

مطبوعات مجتمع اللغة العربية بدمشق



مُنْجَمٌ

# مصطلحات الكيمياء



Mn	Fe	Ca	P	Zn	Co	Cu	Ca	Mn	Zn	Co	Cu	Ca	P
Mn	Fe	Ca	P	Zn	Co	Cu	Ca	Mn	Zn	Co	Cu	Ca	P

١٤٣٥ - ٢٠١٤ م

مصطكيات الکيمياو  
معجب

مَجْمُوعُ الْغُرَبَاءِ الْعَرَبِيِّ تِبْلِغُ مِسْتَقْبَلَنَا

كُلُّ الْحَقُوقِ  
مَحْفُوظَةً

الطَّبِيعَةُ الْأَوَّلَى

١٤٣٥ م - ٢٠١٤ هـ





مِطَبُوعَاتِ مَجْمِعِ الْلُّغَةِ الْعَرَبِيَّةِ بِالْمِشْقَابِ

مُسْتَجَمٌ  
مُصْطَلَحَاتِ الْكِيمِيَاءِ

١٤٣٥ - هـ ٢٠١٤ م



# تقديم

وضع هذا المعجم، وهو معجم مصطلحات العلوم الكيميائية الذي أُعد في نطاق مشروع توحيد المصطلحات العلمية في الجامعات السورية، في مرحلتين تضمنتاً أولاهما المصطلحات العلمية باللغة الإنكليزية الواردة في العديد من كتب الكيمياء المعتمدة في جامعات القطر، وتوحيدًّاً مُقابلاً لها العربية مع وضع مُقابلاً لها الفرنسية (واللاتينية واليونانية وسوهاها لبعضها)، مما يبيّنه مقدمة المرحلة الأولى التي نعيده عرضها بعد هذا التقديم.

وعلمنا في هذه المرحلة الثانية إلى وضع تعاريف تلك المصطلحات معتمدين في ذلك

مراجع متعددة كان الرئيسي منها:

- معجم وبستر Webster ، الطبعة ١٧ لسنة ١٩٧٦ .
- معجم هاوي Hawley الكيميائي المكثف ، الطبعة ١٣ لسنة ١٩٩٧ .
- معجم دونالد Donald الطبي .
- معجم ماغروهيل (النسخة العربية) .
- شبكة الإنترنت .

وقد أدخلت في تعاريف المصطلحات أشكال توضيحية للصيغ والدلائل.

مع الإشارة إلى مايلي:

- ١) اعتمدت عبارة الكتلة الذرية النسبية المعروفة في المعجم للدلالة على الكتل الذرية للعناصر.
- ٢) اعتمد للدلالة على العنصر في مركباته التي يكون فيها في تكافؤ الأدنى، وَضُعُّ هذا التكافؤ بدلاً من استعمال اللاحقة (ي)، مثل الدلالة على أكسيد النحاس  $\text{Cu}_2\text{O}$  بـأكسيد النحاس I بدلاً من أكسيد النحاسي وعلى كبريتات الحديد  $\text{FeSO}_4$  بـكبريتات الحديد II بدلاً من كبريتات الحديدية.

## معجم مصطلحات الكيمياء

٣) اعتمدت اللاحقة (إيد) الإنكليزية (ide) بدلاً من (أور) الفرنسية (ure) للدلالة على المركبات الناتجة من ارتباط هالوجين بفلز، مثل كلوريد الصوديوم NaCl، أو هالوجين بجذر مثل يوديد الميثيل CH<sub>3</sub>I. واستمر استعمال اسم «الهالوجين» في حالة المركبات الناشئة عن الضم أو الاستبدال، كما في ثنائي كلور الميتان CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> بدلاً من: دي كلوروميتان.

٤) إن بعض قيم الثوابت الفيزيائية الواردة في النص، وبخاصة درجات الغليان المرتفعة لبعض العناصر، هي قيم متناقضة أحياناً فيما بينها، وتقريرية لصعوبة تحديدها على ما يبدو؛ ونورد فيما يلي بعض الأمثلة على ذلك كما وردت في بعض المراجع التي اعتمدناها.

درجات الغليان (درجة سلزية)				العنصر
معجم هاولي	معجم ماغروهيل	معجم وبستر	معجم أكسفورد	
٥٤٠٠ <	٥٤٠٠	٣٢٠٠ >	٤٦٠٢	هافنيوم Hf
٤٥٠٠	-	٤٨٠٠ <	٤١٣٠	إيريديوم Ir
٥٥٦٠	-	٥٥٦٠	٤٦١٢	موليبدن Mo

٥) قد يرى في بعض ما ورد في هذا المعجم من عرض لأسماء مركبات كيميائية مع بيان تركيبها وبعض خصائصها وطرق تحضيرها وأوجه استعمالها، نأيًّا عن الهدف من وضع المعجم وهو النظر في توحيد المصطلحات؛ ونبين في هذا الصدد أن كل كتب الكيمياء التي تدرس في جامعات القطر والتي عرضت علينا، تورد أسماء هذه المركبات على أنها مصطلحات؛ كما أن المراجع التي اعتمدناها تعتمد مثل ذلك، علمًا بأن تسمية مركب كيميائي، إذا عُدّت مصطلحًا، فإنها تجري وفق أسلوب وقواعد وضعها الاتحاد الدولي للكيمياء البحثة والتطبيقية (IUPAC)، فهو المرجع الوحيد لذلك، وله فيه مئات الآلاف من الصفحات.

٦) رئي الاستغناء عن بعض الملاحق التي أشير إليها في الطبعة الأولى، والاكتفاء بالملحق التالية:

- ملحق بأسماء العناصر الكيميائية وأسماء مكتشفاتها وسنة اكتشافها مع مقدمة إيضاحية.
- ملحق بأسماء الحائزين جائزة نوبل في الكيمياء منذ إجادتها في العام ١٩٠٠ حتى عامنا الحالي مع عرض وإحصاء.
- ملحق بالمضاعفات والأجزاء.
- ملحق بالقواعد الدلالية الخاصة ببعض المصطلحات ذات الدلالات المتشابهة.
- صورة الجدول الدوري للعناصر.

٧) تشير اللجنة إلى أنها لم تتلقّى من جامعات القطر الاستجابة التي أملتها إلى طلبها من ملاحظات على المصطلحات التي خلصت إليها، إذ لم يردها سوى ملاحظات فردية من أحد أساتذة جامعة حلب.

٨) ونود أن نشير إلى أننا في هذا المعجم - لتسهيل الفهم - أثبتنا الياء في الأسماء المنقوصة المنكّرة حين وضعناها مقابلاتٍ عربيةً، فكتبنا: مقابل curve منحني (لا: منحنٍ)، ومقابل لا تناحي ولم نكتب (لا: تناحٍ)، ومقابل degeneracy تردي (لا: تَرِدُّ)، ومقابل anisotropy عالي (لا: عالٍ)، ومقابل tracer مقتفي (لا: مقتِفٍ)؛ وقد سبقنا بجمع اللغة العربية بالقاهرة فأجاز - في المصطلحات العلمية والفنية - إثبات الياء في الأسماء المنقوصة المنكّرة، مثل: متساوي، متوازي ....

- كما نشير إلى أن الكلمات وزان (فعول) منها ما يكون اسماً، نحو: ذرُور: ما يُذرُّ في العين وعلى الجرح من دواء يابس، وعلى الطعام من ملح ومسحوق، نحو: غَسُول: ما يغسل به الصابون، ومنها ما يكون صفةً، نحو: كَسُور: قابل للكسر.

٩) كما نشير إلى أننا استعملنا في هذا المعجم:

مُصطلح: مُصَاوِغ	بدلاً من مُمَاكِب	مُقاوِل
مُقاوِل	بدلاً من تماكِب	مُصَاوِغ

isomerisation	مقابل	بدلاً من مماكبة	مُصاوغة
polymer	مقابل	بدلاً من متماثر	بَلْمَرٌ
polymeres	مقابل	بدلاً من متماثرات	بلمرات
monomer	مقابل	بدلاً من مونومير	موحد (أحادي الحَدّ)
amphoteric	مقابل	بدلاً من مذبذب	ثنائي السلوك
ampholyte	مقابل	بدلاً من أمفوليت	ثنائي السلوك الكهربائي
amphotropic	مقابل	بدلاً من مذبذب	ثنائي السلوك البروتوني
conformation	مقابل دوراني	بدلاً من تمثيله وهيئة وتشكيل فراغي	تشكيل دوراني

(١٠) هذا وقد قام الأستاذ الدكتور عبد الحليم منصور، عضو اللجنة، بالتعاون مع رئيس لجنة مصطلحات الفيزياء والكيمياء في المجمع، الأستاذ الدكتور عبد الله واثق شهيد، وعضو هذه اللجنة، الأستاذ الدكتور مكي الحسني، بمتابعة التدقيق العلمي واللغوي في جميع مواد هذا المعجم، فضلاً على الإشراف على تنضيده وتصحيح أخطائه الطباعية، وهذا عمل ضخم يستحق عليه كل الشكر والتقدير.

(١١) تعبير اللجنة أخيراً عن شعورها العميق بالأسى لفقدانها أثناء عملها أحْما وزميلاً وأستاذًا قدِيرًا هو الدكتور وفائي حقي الذي وافته المنية، وكان في فقده خسارة كبيرة لزملائه أعضاء اللجنة، إِنْ على المستوى الشخصي، إذ كان الإنسان النبيل الذي عرفوه على مدى عقود طويلة، أو على مستوى العمل لما كان لمساهماته من دور مميز في إنجاز ما شارك فيه.

رحمه الله.

رئيس اللجنة

أ.د. عبد الله واثق شهيد

## مقدمة

في إطار توحيد المصطلحات العلمية في الجامعات السورية، وفي إطار عمل لجنة مصطلحات العلوم الرياضية والمعلوماتية والفيزيائية والكيميائية في مجمع اللغة العربية، أصدر السيد الأستاذ الدكتور رئيس المجمع القرار ذا الرقم /٨٥/ المؤرخ في ٢٠٠٦/٣/١ القاضي بضم خبراء في مجال الكيمياء إلى هذه اللجنة للعمل في توحيد مصطلحات الكيمياء بين الجامعات السورية.

ضمت اللجنة الخبراء الأساتذة:

- الدكتور وفائي حقي
- الدكتور عبد الخليل منصور
- الدكتور أحمد الحاج سعيد
- الدكتور محيي الدين جمعة
- الدكتورة هيفاء العظمة

عرض السيد رئيس لجنة مصطلحات العلوم الفيزيائية والكيميائية... في لقائه مع الخبراء التوجهات الأساسية لعملها وهي:

- ١ - أن يكون المعجم ثلاثي اللغات على الأقل (العربية والإنكليزية والفرنسية).
- ٢ - أن يشتمل في صيغته النهائية على تعريفات المصطلحات.
- ٣ - أن يشتمل على الأصول اللاتينية واليونانية للمصطلح، إن وجدت.
- ٤ - أن يراعى في اختيار المصطلح الواحد ما يساعد على توحيد المصطلحات في الوطن العربي كله كليًّاً أو بأمكان ذلك.

باشر الخبراء عملهم في منتصف الشهر السادس من العام ٢٠٠٦، وجرى هذا العمل على ثلات مراحل، تمهيدية وأولى وثانية.

### **المرحلة التمهيدية:**

تضمنت هذه المرحلة إطلاع اللجنة على ٩٨ كتاباً في فروع الكيمياء المختلفة من الجامعات السورية وفق ما يلي:

- من جامعة دمشق ٣٩ كتاباً،
- ومن جامعة تشرين ٢٩ كتاباً،
- ومن جامعة البعث ١٩ كتاباً،
- ومن جامعة حلب ١١ كتاباً.

جرى إدخال المصطلحات الواردة في فهارس هذه الكتب على الحاسوب من قبل العاملين المعنيين في المجمع، وترتيبها في جداول من أربعة أعمدة: واحدٍ للمصطلح باللغة الإنجليزية، واثنين لمقابলاته باللغة العربية كما وردت في مختلف الكتب المذكورة، ورابعٍ للمصطلح الذي تختاره اللجنة من بينها، أو تقترحه، إن كان من غير ما هو معتمد في الجامعات. بلغ عدد المصطلحات التي حوتها هذه الجداول نحواً من ٢٥٠٠٠ مصطلح فيها الكثير جداً من المكررات.

### **المرحلة الأولى:**

اعتمدت اللجنة دراسة المصطلحات من قبل أعضائها الخبراء منفردين وعقدَ اجتماع أسبوعي لتشاور الخبراء فيما خلصوا إليه لاعتبار المصطلح الملائم.

وقد استرشد الخبراء في عملهم بثلاثة مراجع هي:

- معجم المصطلحات الكيميائية الصادر عن اتحاد الكيميائيين العرب.
- المعجم الطبي الموحد.
- معجم المصطلحات العلوم والتكنولوجيا: النسخة العربية لمعجم ماكري وهيل.

وكان خيارهم الاسترشاد بهذه المعاجم للتوافق مع ما جاء في الفقرة ٤ من التوجهات الأساسية، بسبب انتشارها في كل الأقطار العربية.

استمر عمل الخبراء حتى متتصف الشهر السابع من العام ٢٠٠٨، وعقدت لجنة توحيد مصطلحات الكيمياء والفيزياء.... وهم من أعضائها، خلال عملهم ثلاثة وعشرين اجتماعاً، عرضت فيها المصطلحات التي ارتأى الخبراء ضرورةأخذ رأي اللجنة بشأنها، كما ناقشت أسلوب عمل الخبراء، وقررته من أسلوب العمل الذي اتبعته اللجنة في معجم توحيد مصطلحات الفيزياء وطورته بما جرى الاتفاق عليه من مقترنات السادة الخبراء.

جرى اختيار المصطلح الأصلي من المصطلحات المعتمدة في فهارس الكتب الجامعية المذكورة، ولم يُلْجأ إلى وضع مصطلح جديد إلا في الحالة التي لا يؤدي فيها أيٌ من المصطلحات المعتمدة المعنى العلمي، أو لا يكون سليماً لغويًّا.

وقد قبلت اللجنة أحياناً أكثر من مصطلح عربي واحد مقابل المصطلح الأجنبي إذا كانت جميعها تؤدي المعنى بالدرجة ذاتها من الجودة، وخاصة عند شيوخ استعمال مصطلح خارج سوريه غير ما هو معتمد في جامعاتها.

بلغ عدد المصطلحات التي اعتمدتتها اللجنة زهاء ٥٦٠٠ مصطلح، وضفت مقابلاتها باللغتين العربية والفرنسية في جداول مرتبة وفق أحرف الهجاء في اللغة الإنكليزية، كما وضفت الأصول اللاتينية واليونانية وسوهاها لزهاء الألف من هذه المصطلحات، وسوف تعرض هذه الجداول على أقسام الكيمياء في جامعات القطر ليبيان رأيهم فيها وإبداء ملاحظاتهم بشأنها، ومناقشتها في اجتماع يضم مندوبياً عن كل جامعة على غرار ما اتبعته اللجنة في توحيد مصطلحات الفيزياء.

## المراحلة الثانية:

تعمل اللجنة، بانتظار تلقي هذه الملاحظات، إلى وضع تعريفات للمصطلحات التي اعتمدتها. وقد تلجأ خلال ذلك إلى إدخال تعديلات طفيفة على هذه المصطلحات، زيادةً أو نقصاناً، في ضوء ما ستراه أثناء وضع التعريفات من ضرورة إغفال مصطلحات غلبت دلالتها العامة على دلالتها الكيميائية وإضافة مصطلحات ذات دلالة كيميائية واضحة، برغم غيابها عن جداول المصطلحات التي زُوّدت اللجنة بها في بداية عملها، كما سيكون بعضها تنفيذاً لنتائج اجتماع مندوبى الجامعات. وتتابع اللجنة أمر إدخال الأصول اللاتينية وسوها في جداول المصطلحات.

وسنعرض على لجنة توحيد مصطلحات الفيزياء والكيمياء... عند الانتهاء من ذلك، أمر إضافة ملحق إلى المعجم تتضمن قوائم دلالية كما في جداول معجم اتحاد الكيميائيين العرب، وجداولًا خاصًا بالعناصر الكيميائية يتضمن أسماء مكتشفيها وسنوات اكتشافها، إضافة إلى الجدول الدوري للعناصر، وجداول تتضمن الأسماء الشائعة لبعض المواد الكيميائية وجداولًا يتضمن أسماء الحائزين جائزة نوبل في الكيمياء خلال القرن العشرين وجنسياتهم وعنوانين لأبحاثهم التي أهلتهم لذلك، وخرطمة تتضمن المعالم الأساسية في مسيرة الكيمياء خلال العصور.



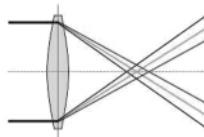
# - A -

## **1 aberration**

*aberration*

Lat. *aberratus* (v. *aberrare* = يَحْيِد)

- قصور مرآة أو عدسة في إعطاء صورة لجسم ما على نحو تتطابق فيه كل النقاط المقابلة فيهاً مثنياً.
- انحراف عن الوضع الطبيعي أو عن الحالة الطبيعية.



رَيْغٌ

مادة على شكل حبيبات رملية خشنة، أو على شكل مادة صلبة أو معجون أو معلق هوائي، مثل حجر الشحد، تستعمل لشحد السطوح أو صقلها.

## **2 ability**

*faculté, aptitude*

Lat. *habilitas* (*habilis* + *ity*)

المقدرة على القيام بإجراي ما، أو تقبيله أو الاستعداد لذلك.

قابلية

فجائي

## **7 abrupt**

*brusque*

Lat. *abruptus* (v. *abrumpere* = يُقطع)

تحول غير متدرج من حالة إلى أخرى، يتميز بحدوث انقطاع حاد أو انتهاء مفاجئ لعملية ما.

فاصلة

## **3 abnormal**

*anormal*

غير طبيعي =

ما يبتعد عَنْهُ هو مألف.

شاذٌ

مُطلق، صرف

## **9 absolute**

*absolu*

Lat. *absolutus* (v. *absolvere* = يتحرر =

حالٍ من كل قيد أو عدم اكتهال، ويعرف بـ موصوفه.

## **4 abnormality**

شذوذ

*anomalie*

الابتعاد عن السلوك والخصائص والمعايير المعتمدة.

## **10 absolute alcohol**

*alcool absolu*

عُولٌ صُرْفٌ، صيغته  $C_2H_5OH$ . وهو سائل عديم اللون، لطيف الرائحة. درجة غليانه  $78.32^{\circ}S$ ، وكثافته 0.7936. يمتزج بالماء ويستعمل مذيباً للكثير من المركبات العضوية. يحضر بارجاع أسيتالدهيد بملغمة صوديوم في الماء، ويستعمل لتحضير الإيتروكلوروفورم.

## **5 abrasion**

سَحْجٌ

*abrasion*

يكشط =

إزالة الطبقة السطحية لجسم صلب بوسائل غير كيميائية، مثل الفرك والكشط والشحد.

## **6 abrasive**

سَاحِجٌ

*abrasif*

## **11 absolute temperature**

*température absolue*

درجة الحرارة المطلقة

درجة الحرارة المعرفة بدلالة قوانين الترموديناميك، والقابلة للقياس نظرياً على سلم درجات الحرارة المطلقة. يرمز لها  $T_b$ ، وترتبط بدرجة الحرارة  $t$  على

سلم سلزيوس بالعلاقة:

$$T = 273.15 + t$$

#### 12 absolute zero

*zéro absolu*

درجة الصفر على سلم درجات الحرارة المطلقة؛ وهو درجة حرارة افتراضية تتميز بغياب مطلق للحرارة فيها، وتبلغ قيمته  $-273.15^\circ$  على سلم درجات سلزيوس، و $-459.69^\circ$  تقريباً على سلم درجات فهرنهايت؛ وهو، في النظرية الحركية للغازات، الدرجة التي تتوقف عندها الحركة الخطية للجزيئات.

#### 13 absorb (v)

*absorber*

Lat. *absorbere* = يمتص

يشرب المادة بمقادير كبيرة وبوسائل مختلفة، مثل امتصاص التربة الماء بالخاصة الشعرية، وامتصاص الماء غاز الأمونيا، وسوى ذلك.

#### 14 absorbable

*absorbable*

قابل للامتصاص

كل ما يمكن امتصاصه.

#### 15 absorbance

*absorbance*

امتصاصية

قابلية مادة لامتصاص الإشعاع، وتتجلى بالتناقص التدريجي لشدة الإشعاع الذي يخترقها.

#### 16 absorbance coefficient

*coefficient d'absorbance*

معامل الامتصاصية

مقدار يميز الوسط الذي يخترقه الإشعاع، فيمتصه

وبيغره؛ يُعبّر عنه بالحرف  $a$  في المقدار الدال على تناقص تدفق الإشعاع في الوسط المعني  $e^{-ax}$  عند اجتيازه مسافة  $x$  فيه.

ماض

#### 17 absorbent

*absorbant*

مادة متتص السوائل والغازات وتحتفظ بها.

مضار

#### 18 absorber

*absorbeur*

جهاز يمتص الغاز فيه بتماسه مع سائل ما، كما في وحدات الامتصاص أو في مصافي النفط.

قياس الامتصاص

#### 19 absorptionmetry

*absorptiométrie*

- قياس انخفاض ضغط غاز عند امتصاصه في سائل، بغية تحديد معدل امتصاص السائل الغاز.

- تعين تركيز المواد المتتصصة في غاز أو في سائل، بقياس ذراً أطوال موجات الامتصاص الكهرومطيسي الخاصة ببادرة معينة، أو عنصر معين.

امتصاص

#### 20 absorption

*absorption*



أحد مادة صلبة أو سائلة بخاراً أو سائلاً. توزع المادة المتتصصة في كل كتلة المادة الماصة. يستعمل الامتصاص الانتقائي في فصل مكونات مزاج غازية أو سائلة.

طيف الامتصاص

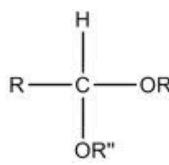
#### 21 absorption spectrum

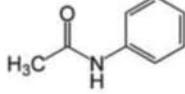
*spectre d'absorption*

طيف كهرومطيسي تبدو فيه مناطق مظلمة (أو قليلة الإضاءة)، يشكله طيف مستمر صادر عن منبع ضوئي

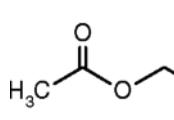
			تسارع
	إثر مروره أو لـ عبر وسط امتصاص انتقائي ثم عبر مطياف (جهاز تحليل طيفي).	28 acceleration <i>accélération</i>	معدل تغير السرعة في واحدة الزمن.
22	<b>absorption tower</b> <i>tour d'absorption</i>	برج الامتصاص	مسرع
	جزء من منشأة صناعية على شكل برج معبراً بحلقات راشينغ، أو ما يأثيرها، يجري فيه حلّ غاز في سائل، حيث يتراكم السائل على شكل رذاذ من أعلى البرج، ويصعد الغاز فيه من أسفله ليتحلل في السائل عند تماستها.	29 accelerator <i>accélérateur</i>	- مادة تضاف إلى جملة مواد متفاعلة لتزيد من سرعة تفاعلها، مثل مادة تضاف إلى الجص والملاط والإسمنت تسريع تصلبها. - جهاز تُسرّع فيه الجزيئات المشحونة.
23	<b>abstract</b> <i>extrait</i> Lat. abstractus (v. abstrahere = يبعد)	مجرد، ملخص	اشتداد، تأكيد
	- ما ينظر إليه بمعزل عن أي تطبيق لأي إجراء محتمل. - ما يتضمن بذاته الخصائص الأساسية لشيء أو لأشياء أكثر شمولية منه.	30 accentuation <i>accentuation</i> Lat. accentuatus	زيادة الاهتمام بأمر، أو إبرازه، دون سواه.
24	<b>abstraction</b> <i>extraction</i>	استخلاص، تجريد	قبول
	إبعاد أو أخذ مكونٍ من مركب.	31 acceptance <i>acceptation</i> Lat. acceptare = يقبل	الرضاع عن منتج بعد التحقق من مطابقة مواصفاته للمواصفات التصميمية المعتمدة معياراً أو أساساً للقبول.
25	<b>abundance</b> <i>abondance</i> Lat. abundantia (v. abundare = يكثر)	وفرة	مُتقبّل
	المقدار النسبي لعنصر أو لمكونٍ في كتلةٍ، ويعبر عنه عادة بنسبة مئوية؛ فوفرة الأكسجين في القشرة الأرضية مثلاً تبلغ زهاء 50% وزناً.	32 acceptor <i>accepteur</i>	ذرة أو مجموعة تتلقى زوجاً إلكترونياً في رابطة تساندية، ومثاله أيون الهيدورجين الذي يتلقى زوجاً إلكترونياً من جزيء الأمونيا $\text{NH}_3$ عند تشكيل أيون الأمونيوم $\text{NH}_4^+$ .
26	<b>abundant</b> <i>abondant</i>	وافر	إمكانية الوصول
	مكونٌ ذو وفرة مرتفعة.	33 accessibility <i>accessibilité</i>	كون ما يراد الوصول إليه متاحاً ومتوفراً.
27	<b>accelerate (v)</b> <i>accélérer</i> Lat. accelerare	يسرع	متوفّر، متاح
	يزيد سرعة تفاعل كيميائي بحيث يتم في زمن أقصر.	34 accessible <i>accessible</i> Lat. accessus (v. accedere = يقترب)	ما يمكن رؤيته ومعرفته واختباره واستعماله.

35 <b>accessory</b>	إضافي	مدى التوافق مع بعض القيم والمعايير أو الأنماط المعتمدة، أو الاقراب منها.
<i>accessoire</i>		
Lat. <i>accessus</i>		
	- ما هو ذو فائدة أو أهمية ثانوية تساعد، على نحو جانبي، في إنجاز أمر ما.	
	- ما يوجد، كمكون، بمقادير ضئيلة وغير أساسية، مثل بعض الفلزات في الصخور.	
36 <b>accidental</b>	عَرَضِيٌّ، عَارِضٌ	أسيتال
<i>accidentel</i>		
ما يأتي مصادفة نتيجة مؤثرات عرضية أو ثانوية أو إضافية، ولا يتكرر دوماً في المشاهدات التجريبية بتكرار المشاهدة في الظروف ذاتها.		
37 <b>accommodation</b>	مطابقة	مركب صيغته العامة $RCH(OR')_2$ حيث R و R' جذران عضويان.
<i>accommodation</i>		يحضر بضم جزيئي غُول إلى جزء الألديهيد، ومثاله
Lat. <i>acommodatio</i>		
توافق أمر أو وظيفة مع غاية أو حاجة، من خلال تغيير يجري في الأمر أو في الوظيفة.		
38 <b>accumulation</b>	تراكم	مركب صيغته $CH_3CH(OC_2H_5)_2$ درجة غليانه بين الدرجتين $103^{\circ}$ و $104^{\circ}$ س، يذوب في الغول والإيتير ويختزل جزئياً بالماء، يحضر بضم الألديهيد إلى الغول الإيتيلي، أو بإمارار الأسيتيلين في الغول بوجود حفاز.
<i>accumulation</i>		
Lat. <i>accumulatio</i> (v. <i>accumulare</i> = يكُوم)		
	تجمّع في كومة واحدة.	
39 <b>accumulator</b>	مِرْكَمٌ	أسيتالدihيد
<i>accumulator</i>		
- جهاز لتخزين الطاقة وادخارها، أو وعاء يتجمع فيه غاز أو سائل، على نحو مؤقت.		سائل عديم اللون صيغته $CH_3CHO$ ذو رائحة مميزة، درجة غليانه $20.2^{\circ}$ س ودرجة تحمله $-123.5^{\circ}$ س، وكثافته 0.783. ذواب في الماء والغول والإيتير. يحضر بأكسدة الغول الإيتيلي، ويصنع بإمارار الغول وبخار الماء فوق فلز النحاس أو الفضة المسخن؛ يستعمل في تحضير الراتينيات الاصطناعية.
	- خلية كهربائية عكوسة، أو مدخلة، يمكن شحنها بإمارار تيار كهربائي فيها، ومثالها المركب الرصاصي المستعمل في مدخلات السيارات.	
40 <b>accuracy</b>	دقة، ضبط	أسيتانيليد
<i>précision, justesse</i>		
		مركب على هيئة بلورات بيضاء، صيغته $CH_3CONHC_6H_5$ ينصهر بين الدرجتين $114^{\circ}$ و $116^{\circ}$ س ويغلي في الدرجة



 <p>303.8 س. يحضر من الأنيلين وحمض الأسيتيك؛ ذواب في الغول والإيتر والكلوروفورم، يستعمل مسّرّعاً في صناعة المطاط، ومسكناً وخافضاً للحرارة في الصناعة الدوائية.</p>	<b>48 acetoacetic acid</b> <i>acide acétoacétique</i>	<b>حمض أسيتو الأسيتيك</b> <i>acide acétoacétique</i>
<b>45 acetate</b> <i>acetate</i> <p>ملح أو إستر حمض الأسيتيك؛ يحضر بتفاعل هذا الحمض مع الأغوال.</p>	<b>أسيتات</b> <i>acetate</i>	<b>سائل عديم اللون شرابي</b> <i>liquide sans couleur et sirupeux</i> صيغته $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOH}$ ، يتفكك إلى أسيتون وثنائي أكسيد الكربون فيما دون الدرجة 100° س. يوجد بوفرة في بول المرضى المصابين بالبُولَة. انظر diabetes.
<b>46 acetic acid</b> <i>acide acétique</i> <p>Lat. acetum = خل</p> <p>سائل عديم اللون صيغته <math>\text{CH}_3\text{COOH}</math> ذو رائحة نفاذة ينصهر في الدرجة 16.63° س ويغلي في الدرجة 118° س؛ كثافته 1.0492، ذواب في الماء والغول والإيتير، يستعمل في تحضير الأسيتات الفلزية والإسترات، وفي صنع أسيتون السيلولوز، وكذيب للعديد من المركبات العضوية.</p>	<b>حمض الأسيتيك (الخل)</b> <i>acide acétique</i> <p>Lat. acetum = خل</p>	<b>أسيتون</b> <i>acetone</i> سائل طيار صيغته $\text{CH}_3\text{COCH}_3$ ، عديم اللون سريع الاشتعال، يغلي في الدرجة 56.2° س، ويتجدد في الدرجة 94.3° س، كثافته 0.792 في الدرجة 20° س، ذواب في الماء والغول والإيتير، يصنع من البروبين ويستعمل مذرياً. يسمى أيضاً ثانوي ميتيل الكيتون.
<b>47 acetic anhydride</b> <i>anhydride acétique</i> <p>سائل عديم اللون صيغته <math>(\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O}</math> ذو رائحة نفاذة، يغلي في الدرجة 139.9° س ويتجدد في الدرجة 73.1° س، كثافته 1.083 في الدرجة 20° س، ينحل في الماء البارد بنسبة 12٪ وزناً ويمتزج بالإيتير والبترین، يصنع بإمارار الأسيتيلين في حمض الأسيتيك بوجود أملاح الزئبق، أو بإمارار أبخرة هذا الحمض فوق حفاز مسخن، أو بتسخين هذه الأبخرة إلى ما بين الدرجتين 600° و1000° س. يستعمل في صنع الأسيبرين وعميل أستلة.</p>	<b>بلاماء الأسيتيك (الخل)</b> <i>anhydride acétique</i>	<b>أسيتونفينون</b> <i>acétophénone</i> <p>مُركب على هيئة بلورات عديمة اللون، صيغته <math>\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_3</math>، ينصهر في الدرجة 19.7° س، ويغلي في الدرجة 201.7° س، كثافته 1.030 وله رائحة اللوز المر، يحضر بتفاعل كلوريد الأسيتيل مع البترین بوجود كلوريد الألومنيوم، يستعمل منوماً ومنذياً للإيترات السيلولوزية.</p>
<b>51 acetum</b> <i>Vinaigre</i> <p> محلول من مواد أromاتية (عطريّة) في مزيج من حمض الأسيتيك والغول والماء.</p>	<b>51 acetum</b> <i>Vinaigre</i>	<b>خل</b> <i>acide acétique</i>
<b>52 acetyl</b> <i>Acétyle</i> <p>جذر حمض الأسيتيك، صيغته <math>-\text{CH}_3\text{CO}-</math>.</p>	<b>أسيتيل</b> <i>acétyl</i>	

**53 acetyl choline***acétyl choline*مركب صيغته  $(\text{CH}_3)_3\text{N}(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OOCCH}_3)$ ،



يتحرر في العديد من النهايات العصبية الذاتية، وله وظيفة نوعية في نقل النبضات العصبية.

**54 acetyl choline esterase** كولين*acétyl choline esterase*

إنزيم يبحث على حلمة الأسيتيل كولين.

**55 acetyl coenzyme A***acétyl coenzyme A*

تميم إنزيمي ناقل لجذر الأسيتيل، يتشكل بصورة رئيسية عند استقلاب الغلوكوز والحموض الدسمة، ويساهم في العديد من تفاعلات الأستلة البيولوجية، كما في تشكيل أسيتيل الكولين، ويتأكسد في حلقة كربس (حلقة حمض الليمون، انظر Krebs cycle). وأسيتيل التميم بصورة عامة، تيو إستر يؤدي دوراً هاماً في عمليات الاستقلاب والاصطناع الحيواني.

**56 acetylation***acétylation*

إدخال جذر الأسيتيل في جزيء مركب عضوي يحوي إحدى الزمر -OH، SH-، -COOH- وذلك بتسخين المركب مع بلاماء الأسيتيك أو كلوريد الأسيتيل، ومثالها تشكّل أسيتات الإيتيل  $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ .

**57 acetylene***acetylene*غاز عديم اللون صيغته  $\text{HC}\equiv\text{CH}$ ، يمفع في الدرجة

## أسيتيلين

*acide*

-84° س (تحت ضغط 760 ملم زئبق)، ويتجدد في الدرجة -81.8° س (تحت ضغط 890 ملم زئبق). كثافته 0.91 في شكله الغازي والسائل، يحضر من تفاعل كربيد الكالسيوم مع الماء، وبالأكسدة الجزئية للغاز الطبيعي (الميثان). يستعمل في عمليات حّم المعدن وقطعها وفي صناعة المطاط الاصطناعي. يعرف أيضاً بالإيتين.

**58 acetylenes***acétylénées*مجموعة من المركبات الهيدروكربونية الأليفاتية غير المشبعة، صيغتها العامة  $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$  يحوي كل واحد من أفرادها رابطة ثلاثية واحدة على الأقل.

## أسيتيلينات

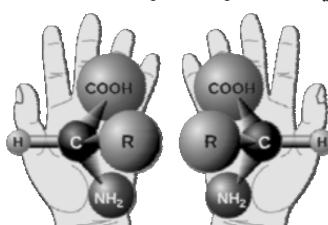
*acétylénates***59 acetylide***acétylide*

واحد من مركبات تنشأ من الأسيتيلين باستبدال ذرة عنصر شديد الكهربائية (مثل K، Ca، Al)، أو ذرة عنصر انتقالي (مثل Cu، Ag، Au) بذرة هيدروجين فيه، ومثلاها أسيتيليد النحاس  $\text{Cu}_2\text{C}_2$ ؛ معظم أسيتيليدات العناصر الانتقالية متفرجة.

## أسيتيليد

**60 achiral***achiral*

جزيء غير فعال ضوئياً. انظر chirality



## انطباقي

**61 acid***acide*

Lat. acidus (v. acere = يحمض)

## حمض

<p>واحد من مجموعة واسعة من المواد الكيميائية، تعرف بثلاثة مفاهيم. فحمض أرهينيوس مادة تخفض من قيمة الأُس الهيدروجيني (<math>\text{pH}</math>) ل محلول مائي عند إضافتها إليه. وهذه المواد طعم حامض وهي تلون ورق عباد الشمس باللون الأحمر، وتفاعل مع القلوبيات مشكلة أملاكاً. وحمض برونسشتيد - لوري هو كل مادة تقدم بروتوناً عند حلها في مذيب أيوني (هو الماء عادة)؛ أما حمض لويس فهادة تتقبل زوجاً من الإلكترونات لإنشاء روابط أيونية مثل الجزيء <math>\text{BF}_3</math> في التفاعل التالي: <math>\text{BF}_3 + \text{NH}_3 = \text{BF}_3\text{NH}_3</math>. تقل قيمة <math>\text{pH}</math> في الحموض عن 7، وتصنف بدلالة قاعديتها، الدالة على عدد ذرات الهيدورجين، القابلة للتفاعل مع قاعدة، في جزيئها، أو بدلالة درجة تأينها. انظر .ionization constant</p>	<p>معاييره يضاف فيها حمض ذو تركيز معلوم إلى محلول قاعدي ذي تركيز مجهول، أو العكس؛ يستدل على انتهاء عملية المعايرة بتبدل لون المُشرِّع المستعمل فيها.</p>
<p><b>62 acid anhydride</b> <i>anhydride d'acide</i> حمض تُزع منه جزيء ماء أو أكثر، ومثاله بلا ماء حمض الكبريتيك وصيغته <math>\text{SO}_3</math>.</p>	<p><b>جسيمي</b> <b>66 acidic</b> <i>acide</i> كل ما يعود إلى الحمض أو إلى خصائصه، مثل أكسيد حسي.</p>
<p><b>63 acid exchange resin</b> <i>résine échangeuse acide</i> راتين صنعي يمتلك الأنيونات من المواد التي يكون على تماس معها، يستعمل لإزالة الشوائب والأملال غير المرغوب فيها من محليل مائية.</p>	<p><b>قياس الحموضة</b> <b>69 acidimetry</b> <i>acidimétrie</i> - قياس قوة الحمض أو مقدار الحمض الحر في محلول ما. - تحديد كمية مادة قلوية في محلول ما بمعاييره بمحلول حمضي معاير.</p>
<p><b>64 acid rain</b> <i>pluie acide</i> مطر حمضي ينشأ في الدرجة الأولى من انطلاق غاز ثنائي أكسيد الكبريت وغازات أكسيد الأزوت في الجو.</p>	<p><b>حموضة</b> <b>70 acidity</b> <i>acidité</i> Lat. acidat- = acidus حالة أو صفة كون المادة حمضًا.</p>
<p><b>65 acid-base titration</b> <i>titrage acidobasique</i> معاييره حمض - أساس</p>	<p><b>حماض</b> <b>71 acidosis</b> <i>acidose</i> حالة نقص المخزون القلوي في الدم وفي سوائل الجسم، بسبب زيادة التشكيل الحمضي فيه.</p>
	<p><b>صوتي</b> <b>72 acoustic</b> <i>acoustique</i> Gr. akoustikos = سمع</p>

كل ما يتعلق بالصوت أو يحتويه أو يحدُثه أو ينشأ عنه أو يتحقق به أو ينلَه.

**73 acquired** مكتسب

*acquis*

Lat. *acquirere* = يكتسب

خصائص أو صفات يكتسبها الجسم نتيجة تلاوته وتكيفه مع المؤثرات البيئية، وهو غير قابل للانتقال الوراثي.

**74 acquisition** اكتساب

*acquisition*

Lat. *acquisition*

الاستحواذ أو الحصول على شيءٍ ما أو على صفةٍ ما.

**75 acrolein** أكرولين

*acroléine*

سائل طيار عديم اللون صيغته  $\text{CH}_2=\text{CHCHO}$ ، ذو

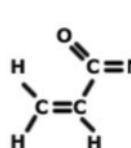
أبخرة سامة ورائحة نفاذة. يغلي في الدرجة 52.7 °س، ويذوب في الدرجة 87 °س، كثافته 0.8427 في الدرجة 20 °س. ذواب في الماء والغُول والإيتير. يحضر بتقطير

مزيج من الغليسرين وبيسلففات البوتاسيوم. يستعمل في عمليات الاصطناع العضوي ومبدأ للأعشاب.

**76 acrylamide** أكريلاميد

*acrylamide*

مادة على شكل بلورات عديمة اللون والرائحة



صيغتها  $\text{CH}_2=\text{CHCONH}_2$ .

تنصهر في الدرجة 84.5 °س، ذوابة في الماء والغُول والأسيتون.

تستعمل في عمليات الاصطناع العضوي وفي تفاعلات البلمرة ومعالجة الخامات والأقمشة التي لا تحتاج إلى كيّ.

**77 acrylic acid** حمض الأكريليك

*acide acrylique*

سائل عديم اللون صيغته  $\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$ ، يتجمد

في الدرجة 12.1 °س ويغلي في الدرجة 140.9 °س. كثافته 1.002 في الدرجة 16 °س. يمتزج بالماء ويحضر بأكسدة الأكرولين وبحلمهة الأكريلونتريل. يتبلمر بسهولة منتجًا مواد متعددة الاستعمال.

**78 acrylic resin** راتين أكريلي

*résine acrylique*

راتين صنعي ينشأ من بلمرة حمض الأكريليك أو إستراته. والراتينات الأكريلية مواد شفافة بوجه عام ولدننة حراريًا، تقاوم تأثير الضوء والتقادم وعددًا من العوامل الكيميائية، وتستعمل على نطاق واسع في صناعة الدهانات والمواد اللاصقة وزجاج نوافذ الطائرات والبرادات. منها متعدد ميتيل الميتاكريلات.

**79 acrylonitrile** أكريلونتريل

*acrylonitrile*

مركب صيغته  $\text{CH}_2=\text{CHCN}$ ، عديم اللون، طيار وسريع الالتهاب، يتحلل في معظم المذيبات العضوية، ويحضر بتفاعل سيانيد الهيدروجين مع الأسيتيلين أو مع أكسيد الإيتيلين، ويستعمل في الدرجة الأولى في عمليات الاصطناع العضوي وفي صناعة المطاط الاصطناعي ومبدأ للحشرات، يسمى أيضًا *.vinyl cyanide*.

**80 actin** أكتين

*actin*

Lat. *actus*

بروتين من مكونات النسيج العضلي، يؤثر بشدة، مع الميوzin، على تقلص العضلات، وينفصل معه عن نسيجه باستعمال محلول ملحي قوي بوجود فسفات الأدينورين. انظر *myosin*.

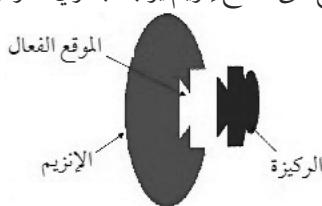
81	<b>actinide</b>	أكتينيد <i>actinide</i>	معالجة بعض المواد مثل الفحم والألومن وهلام السيليكا لزيادة خصائصها الامترازية. - يحرّض النشاط الإشعاعي لمادة ما بقذفها بالتنترونات أو بسوها.
82	<b>actinium</b>	أكتينيوم <i>actinium</i>	مادة جرى تفعيلها على نحو يزيد من قدرتها على تأدية دورها في تفاعل، مثل الفحم المنشّط والألومن المنشّط وسوها.
83	<b>action</b>	فعل <i>action</i> Lat. <i>actus</i> (v. <i>agere</i> = يعمل)	تفعيل، تنشيط <i>activation</i> معالجة مادة بالحرارة أو بالإشعاع أو بعامل منشّط آخر بغية إجراء تحول كيميائي أو فيزيائي على نحو أكثر اكتئلاً وسرعة. انظر (v). <i>activate</i>
84	<b>activate (v)</b>	يُفعّل، يُنشّط <i>active</i>	طاقة التنشيط <i>activation energy</i> الحد الأدنى من الطاقة التي يجب تقديمها إلى جملة، إضافة إلى ما تحمله منها في حالتها الدنيا (الأرضية) لتصبح قادرة على إجراء تفاعل كيميائي؛ يرمز لها بـ $E_a$ .
85			مفعمٌ، منشّط <i>activated</i> <i>activé</i> مادة جرى تفعيلها على نحو يزيد من قدرتها على تأدية دورها في تفاعل، مثل الفحم المنشّط والألومن المنشّط وسوها.
86			تفعيل، تنشيط <i>activation</i> <i>activation</i> معالجة مادة بالحرارة أو بالإشعاع أو بعامل منشّط آخر بغية إجراء تحول كيميائي أو فيزيائي على نحو أكثر اكتئلاً وسرعة. انظر (v). <i>activate</i>
87			طاقة التنشيط <i>activation energy</i> <i>énergie d'activation</i> الحد الأدنى من الطاقة التي يجب تقديمها إلى جملة، إضافة إلى ما تحمله منها في حالتها الدنيا (الأرضية) لتصبح قادرة على إجراء تفاعل كيميائي؛ يرمز لها بـ $E_a$ .
88			مفعمٌ، منشّط <i>activator</i> <i>activant, activeur</i> مادة تزيد فعالية مادة أخرى على نحو نوعي مثل: مادة إيتانول الأمين التي تضاف إلى مسح كبرتة المطاط لزيادة معدل سرعة عملية الكبرتة. - شائبة ضئيلة من فاز في جسم صلب لجعله متلائماً. - أيون الكلوريد الذي يرفع الفعالية الإنزيمية.
89			فعال، نشيط <i>active</i> <i>actif</i> Lat. <i>actus</i> = <i>actus</i>

ما هو أكثر قدرة وفاعلية على القيام بفعل قياماً أشد فاعالية من النحو المألوف.

90 active site

*site actif*

- موقع على سطح حفاز يحدث فيه نشاط أو يجري فيه تفاعل ما.
- موقع على سطح إنزيم يرتبط بجزيء الركيزة.



91 Activity

*Activité*

- تحقيق إجراء بسرعة.
- وهو في جملة كيميائية مقدار ترموديناميكى محدد التركيز الفعال لادة. تتناسب الفاعلية مع هذا التركيز في المواد المؤلفة من محاليل مثالية أو شديدة التمدد؛ وتتناسب في جمل الغازات المثالية مع الضغط الجزئي لهذه الغازات، انظر ideal gas.

92 actual

*réel, véritable*

فعلي

- ما هو قائم بالفعل والواقع.
- مقدار محدد في شروط العمل كالضغط ودرجة الحرارة، تيّرًا له عِمَّا هو محدد في الشروط المعيارية من الضغط ودرجة الحرارة.

93 acute

*aigu*

حاد

Lat. *acus* (v. *acuere*) (يشحد)

- صفة تدل على حالة تميّز بأعراض واضحة سريعة الظهور وغير طويلة الأمد.

- ما ينتهي بزاوية حادة أو برأس حاد.

94 acyclic

*acyclique*

لا حلقي

صفة لمركب كيميائي ذي بنية سلسلية مفتوحة مثل المركبات الأليفاتية. انظر aliphatic.

95 acyl

*acyle*

أسيل

اسم عام يطلق على جذور الحموض العضوية بعد نزع مجموعة الهيدروكسيل منها؛ صيغتها العامة  $\text{RCO}-$  حيث R جذر أليفاتي أو عطري، ومتناها جذر الأسيتيك  $\text{CH}_3\text{CO}-$  المشتق من حمض الأسيتيك  $\text{CH}_3\text{COOH}$ . تأخذ الجذور الأسيلية أسماءها من أسماء الحموض العضوية التي اشتقت منها، باستبدال اللاحقة (يل) باللاحقة (يك) فيها.

96 acylation

*acylation*

أسيلة

أية عملية، عدا طريقة فريدل - كرافت، يرتبط فيها جذر أسيل مع جزء.

97 acyloin

*acycloïne*

أسيلوين

مركب عضوي يصنع بتكافث ألدهيدات، ومثاله البنزوين  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHOHCOC}_6\text{H}_5$ .

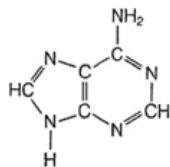
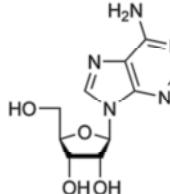
98 adaptation

*adaptation*

تكيف، تلاويم

Lat. *adaptatio* (v. *adaptare*) = (يكيّف)

توافق استعمال مادة مع شروط محاطية محددة، أو توافقه مع استعمالات محددة لها، أو مع أوضاع جديدة ومتغيرة، عبر تغيرات تلحق بها.

<p><b>99 adaptive</b> <i>adaptive</i></p> <p>صفة لما هو قادر على التوافق مع محبيه ومن ثم على البقاء فيه، مثل الإنزيم الذي يتشكل استجابة لوجود مادة خاصة به.</p>	<p>تَكْيِيفٌ، تَلَاقٌ مُّعْدِي</p> <p> إلى زيوت التزلق لجعلها صالحة للاستعمال تحت ضغوط قاسية أو لتجنب التأكل، والمواد التي تضاف إلى الأطعمة لتحسين مذاقها ولونها وإكسابها نكهة ما أو لحفظها.</p> <p>- جُمِيعٌ في الرياضيات وفي الفيزياء.</p>
<p><b>100 adaptor</b> <i>allonge, adaptateur</i></p> <p>ترتيبة تستعمل لوصل أجزاء أو مكونات، بعضها بعض، لا يمكن جمعها بدونها، إذ لم يقصد أصلًا أن تستعمل معًا، مثل قطعة من زجاج أو من معدن تستعمل لتصريف ما يخرج من مكثف نحو حوجلة في جهاز تقطير.</p>	<p>لَوْمَة، مُلْئَمٌ</p> <p>ناتج إضافة</p>
<p><b>101 addition reaction</b> <i>réaction d'addition</i></p> <p>تفاعل يجري فيه جمع مركبين، أو أكثر، بصورة مباشرة لإنتاج مركب جديد دون أي منتج ثانٍ، مثل إضافة الكلور إلى هيدروكربون غير مشبع، مثل الإيتيلين، لتشكيل ثانوي كلور الإيتان:</p>	<p>تفاعل إضافة (ضم)</p> <p>أدينين</p> <p>قاعدة بورينية صيغتها <math>C_5H_3N_4NH_2</math> وهي مسحوق بلوري أبيض عديم الرائحة ذو طعم ملحي، ذائب في الماء المُغلٍ وفي الحموض والقواعد (الأسنس)، قليل الذوبان في الغُول وغير ذائب في الإيتر والكلوروفورم. ينصدر متفكًّا بين الدرجتين <math>360^{\circ}\text{S}</math> و <math>365^{\circ}\text{S}</math>. يقوم الأدينين بدور هام في العديد من عمليات الاستقلاب، إذ يُعد أحد المكونات الرئيسية لكافة الحموض النووية. انظر nucleic acid.</p>
<p><b>102 additive</b> <i>additif</i></p> <p>Lat. additus (v. addere = يضيف)</p> <p>- مادة تضاف بمقدار ضئيل إلى مادة أخرى لتحسين صفاتها أو لإكسابها خصائص محددة. من أمثلتها مادة رباعي إيتيل الرصاص التي تضاف إلى الغازولين لمنع ظاهرة الدق فيه، والمواد التي تضاف</p>	<p>مادة مُضافة</p> <p><b>104 adenine</b> <i>adénine</i></p>  <p>أدينين</p>
<p><b>105 adenosine</b> <i>adénosine</i></p>  <p>أدينوزين</p>	<p><math>C_{10}H_{13}N_5O_4</math>، وهو مسحوق بلوري أبيض عديم الرائحة، ينصدر في الدرجة <math>229^{\circ}\text{S}</math>، ذائب في الماء المُغلٍ</p>

	وغير ذواب في الغَوْل. ينشأ من جزء من الأدينين وجزء من الريبوز.	درجة الحرارة العظمى للاحتراق التي يمكن الحصول عليها شريطة حدوثه تماماً دون أي تفكك في حيز مكظوم.
106 adherence <i>adhérence</i>	التصاق .adhesion انظر	حمض الأديبيك <i>acide adipique</i> حمض ثائي الكربوكسيلي، صيغته $\text{HOOC}(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$ وهو جسم بلوري درجة انصهاره $152^\circ\text{S}$ ، ودرجة غليانه $265^\circ\text{S}$ (تحت ضغط 100 ملم زئبق) قليل الذوبان في الماء، يحضر بأكسدة المكسان الحلقي.
107 adherent <i>adhérent</i>	لَصُوق adherent	صفة لكل مادة يمكن أن تتلتصق بهادة أخرى.
108 adhesion <i>adhérence, adhésion</i> Lat. <i>adhesio</i> (v. <i>adhere</i> = يلتتصق)	التصاق - ارتباط سطحين منفصلين أحدهما بالآخر، بهادة لاصقة مثل الغراء والإسمنت وسواهما. - ارتباط سطحين على تماص فيما بينهما بقوى تجاذب جزيئي تجمع بينهما.	شحومي - المادة الدهنية في خلايا النسيج الشحمي. - صفة لما يعود للشحم الحيواني، أو لما له علاقة به.
109 adhesive <i>adhésif</i>	لاصق adhesive	صباغ واه صباح لا يحتاج إلى مرّخ.
	- مادة تستعمل لجمع سطحين صلبين معًا. من اللواصق الطبيعية: الجيلاتين والصمغ النباتي، ومن اللواصق الاصطناعية: الراتينات اللدنة حراريًا وخليط الإيبوكسي وسوها. - سريع الالتصاق سهلة.	إحكام إجراء تصحيح بسيط على شيء بغية ضبطه.
110 adiabatic <i>adiabatique</i> Gr. <i>adiabatos</i> = غير نافذ	مكظوم adiabatic	محكم من يقوم بإجراء الإحكام.
	تفاعل، أو تحول، في جملة لا يحدث فيه تبادل حراري مع الوسط الخارجي.	كظر
111 adiabatic flame temperature <i>température de flamme adiabatique</i>	درجة حرارة هب مكظوم	يتميز يكتبس مادة ما، غازية أو سائلة، على سطحه على شكل فيلم رقيق غالباً ما يكون بشخن الجزيء.

119	<b>adsorbate</b> <i>produit adsorbé</i>	مُزَازة	126	<b>aeration</b> <i>aération</i>	تهوية
	مادة تختبئها مادة أخرى مثل الفحم والسيليكا وسواها.			تعرض شيء للهواء أو تزويده به.	
120	<b>adsorbed</b> <i>adsorbé</i>	مُمْتَزٍ	127	<b>aerobic</b> <i>aérobie</i>	هوائي
	صفة للمزازة أو للمادة الممتازة.			صفة لما يعيش وينشط بوجود الأكسجين فقط.	
121	<b>adsorbent</b> <i>adsorbant</i>	مارّ	128	<b>aerosol</b> <i>aérosol</i>	حُلالة هوائية، ضبابية
	مادة تمتلك القدرة أو الميل لامتصاص مواد أخرى على شكل جزيئات أو ذرات أو أيونات. انظر adsorbate			معلق من دقائق فوق مجهرية، صلبة أو سائلة أو غازية، في الهواء، ومثلاها الدخان والضباب.	
122	<b>adsorption</b> <i>adsorption</i>	امتزار	129	<b>afferent</b> <i>afférent</i>	وارد
		احتباس مادة صلبة أو سائلة مادة أخرى على سطحها، قد تكون صلبة أو سائلة أو غازية، احتباس بروابط كيميائية أو بقوى فاندر فالس.		Lat. afferens (v. afferre) يرد ما يُحمل أو يُنقل إلى جهة ما، مثل نقل النبضات العصبية من الأطراف إلى الدماغ.	
123	<b>adsorption chromatography</b> <i>chromatographie d'adsorption</i>	استشراب امتصاري	130	<b>affinity</b> <i>affinité</i>	أُلفة
	فصل مزيج كيميائي (من غاز أو سائل) بتمريره فوق سرير امتصار يمتص المركبات المختلفة بمعدلات مختلفة.			Lat. affinitas قوة التجاذب (المؤثرة بدرجات متفاوتة من الشدة) بين مواد أو جسيمات، مسببة قيام اتحاد كيميائي بينها.	
124	<b>adulterant</b> <i>adultérant</i>	شائبة	131	<b>affinity chromatography</b> <i>chromatographie d'affinité</i>	استشراب أُلفي
	Lat. adulterare = يلوّث	مادة أو مكون، تشوب أو تلوّث مادة أساسية أخرى.		تقنية استشراب تستعمل قابلية الجزيئات الحيوية للارتباط بعض الريبيطات على نحو نوعي وعكوس. تستعمل في الكيماء الحيوية لفصل البروتينات (الإنزيمات، الأضداد، المستضدات) والحموض النووي.	
125	<b>advantage</b> <i>avantage</i>	مزية	132	<b>afflux</b> <i>afflux</i>	نَفْض
	Lat. abante+age			Lat. affluxus (v. affluere = يجري) موقع مفضل.	
	عامل أو حالة تكسب أفضلية لحاملها، أو تضعه في موقع مفضل.				

جريان السوائل بغزاره.



يتجمع على شكل كتلة أو عنقود.

**133 aflatoxin**

*aflatoxine*



أفلاتونكسين

سم تنتجه بعض ضروب الفطر  
المعروف باسم aspergillus و هو أقدر مسرطن  
flavus اكتشف حتى الآن.

**134 agar-agar**

*agar-agar*



أغار أغار

مستخلص غرواني من  
بعض أنواع الطحالب  
الحمراء، استعماله  
الرئيسي عميل تهّلّم في  
وسط استنباتات.

**135 agent**

*agent*

Lat. *agens* (v.*agere*)

عميل

مادة تحدث، أو تقدر على إحداث، تأثير في وسط ما.

**136 agglomerate**

*aggomérat*



كتالة

تجمّع أو تكتل أو ركّام

مختلط بعضه بعض.

**137 agglomerate (v)**

*s'aggomérer*

Lat. *agglomerare* = يكوّن

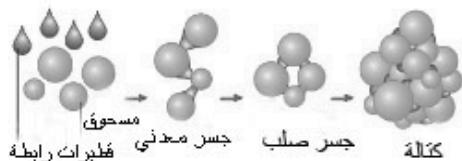
يتكتل

**138 agglomeration**

*agglomération*

تكتل

تشكل عنقودي من مكونات متفرقة.



**139 agglutinability**

*agglutinabilité*

رَصْوصية

قدرة كريات الدم الحمراء أو الجراثيم أو الفيروسات  
على التجمّع والتكتل.

**140 agglutinable**

*agglutinable*

رَصْوص

قابلية مادة للتكتل.

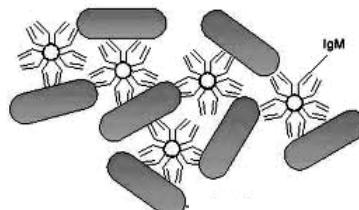
**141 agglutination**

*agglutination*

تراسص، تلازق

Lat. *agglutinare* = يلتصق

آلية تجمّع عناصر متفرقة وتلاصقها، مثل تجمّع وتكتل  
كريات الدم الحمراء المعلقة في البلازما



**142 agglutinin**

*agglutinine*

راسصة

مادة قادرة على إحداث التجمّع والتكتل.

**143 aggregate**

*agrégat*

كداسة

	تجمّع وحدات أو جسيمات على هيئة كتلة، مثل تجمّع بلورات فلزية من نوع واحد أو أكثر في كتلة صخرية.	جهاز يحقق حركة السوائل والمواد الصلبة الموجودة فيه بواسطة الخلط أو الرج أو التقليل.
	يتكتّس	هواء
144 aggregate (v)	s'agréger	مزيج غازي يغلف الكثرة الأرضية تكوينه الرئيسي من غازِي الأزوت والأكسجين بنسبة أربعة حجوم من الأول إلى حجم واحد من الثاني، مع نسب ضئيلة من بخار الماء ومن غازات أخرى.
145 aggregation	تكثُّس، تجمُّع	عَوْزُ الْمَوَاء
agrégation	نشوء جسم أو كتلة من مجموعة أجزاء متباعدة.	نقص الهواء في مزيجه مع الوقود، ينتج عنه أكسدة غير تامة للوقود أو قصور في الإيقاد.
146 aging	تعتيق، تقادم، شيخوخة	151 air deficiency
vieillissement	- تغيير بنائي لا عكوس يحدث في رأسابة بعد نشوئها. - تغير في خصائص مادة أو في بنية كائن حي بسبب التقادم أو مرور الزمن.	déficit d'air
147 agitate (v)	يختَّض	152 air pollution
agitier	- يحرك شيئاً في اتجاهات مختلفة على نحو غير منتظم. - طريقة يستعمل فيها الهواء أو الأكسجين لأكسدة مركبٍ ثابتٍ كالرصاص، وتحويلها إلى شفافٍ كبريتات، وذلك عوضاً عن استعمال الكبريت العنصري.	pollution d'air
Lat. agitare =		أَلَانِين
148 agitation	خُضْخُضة	153 air sweetening
agitation	انظر (v). (agitate)	adoucissement par air
149 agitator	خُضْاض	طريقة يستعمل فيها الهواء أو الأكسجين لأكسدة مركبٍ ثابتٍ كالرصاص، وتحويلها إلى شفافٍ كبريتات، وذلك عوضاً عن استعمال الكبريت العنصري.
agitateur		alanine(-α)
		alanine
		G.alanin



<p>حمض أميني صيغته <math>\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}</math>، ذو شكل بلوري ولون أبيض، يحضر بامامة البروتينات ويساهم في عملية نقل الأمين في العضويات الحية. يوجد على ثلاثة أشكال ضوئية.</p>	<p>- تطلق الكلمة غُول أيضًا على الغُول الإيتيلي، أو الإيتانول.</p>
<p><b>155 albumin</b> <i>albumine</i> Lat. <i>albumen</i></p> <p>أَلْبُومِين</p> <p>واحد من مجموعة بروتينات بسيطة نباتية وحيوانية ذُوّابة في الماء، تُعد مكونات أساسية في مصل الدم وفي الخلايا النباتية. تتحمّر بالحرارة وتتحمل معها موادًّا ملونة وشوائب. استعمالها الرئيسي في تزويد السوائل.</p>	<p><b>غُولات</b> <i>alcoolate</i></p> <p>- مركب ينشأ من تفاعل غُول مع فلز قلوي، يسمى أيضًا ألكوكسيد.</p> <p>- مركب قابل للتبلور من مادة مع غُول، يؤدي فيه الغُول دورًا شبيهًا بدور ماء التبلور، مثل الكلورال <math>\text{CCl}_3\text{CHO.C}_2\text{H}_5\text{OH}</math>.</p>
<p><b>156 alchemy</b> <i>alchimie</i> العربية: كيمياء</p> <p>فن الخفي الصناعي للذهب في القرون الوسطى الذي يمكنهم من حجر الفلسفة القادر، في رأيهم، على تحويل الفلزات البخسة إلى ذهب وفضة، وعلى معالجة جميع الأمراض.</p>	<p><b>غُوللة</b> <i>alcoolylation</i></p> <p>المعالجة بالغُول أو التحويل إليه.</p>
<p><b>157 alcohol</b> <i>alcool</i> العربية: الكُحْل</p> <p>- واحد من مجموعة مركبات كيميائية عضوية، تحوي زمرة (<math>-\text{OH}</math>) واحدة أو أكثر في جزيئاتها، وتصنف ما بين أغوال أولية، وهي ما حوت في جزيئها المجموعة (<math>-\text{CH}_2\text{OH}</math>)، وثانوية، وهي ما حوت المجموعة (<math>-\text{CHOH}</math>)، وثالثية، وهي ما حوت المجموعة (<math>-\text{COH}</math>).</p>	<p><b>مقياس الغُول</b> <i>alcoholometer</i></p> <p>جهاز يقيس مقدار الغُول في سائل ما، يعرف أيضًا باسم <i>alcoholimeter</i>.</p>
<p><b>161 alcoholysis</b> <i>alcoolyse</i></p> <p>- تفاعل كيميائي شبيه بتفاعل الحلمهة يقوم فيه الغُول بدور الماء في هذا التفاعل.</p> <p>- انقسام رابطة (C-C) في مركب بضم جزيء غُول إليه.</p>	<p><b>تحلل غُولي</b></p>
<p><b>162 alcosol</b> <i>alcosol</i></p> <p>هلامية يكون السائل فيها غُولاً.</p>	<p><b>حالة غُولية</b></p>
<p><b>163 aldehyde</b> <i>aldéhyde</i> Lat. <i>aldehyd</i></p> <p>واحد من مجموعة مركبات كيميائية عضوية، تتحضر بأكسدة الأغوال الأولية وتحوّل المجموعة (<math>-\text{CH}_2\text{OH}</math>) إلى</p>	<p><b>ألدهيد</b></p>

		الأدلة
	فيها إلى مجموعة ألدهيدية (CHO). تعد الألدهيدات مركيبات شديدة الفعالية، وهي سائلة بوجه عام، وقد تكون صلبة، وتحول بالأكسدة إلى حمض كربوكسيلي.	نشوء الألدول
168 aldolization		أldoz
		<i>aldolisation</i>
169 aldose		أldoz
		<i>aldose</i>
		واحد من أحadiat السكريد، في جزيئه مجموعة ألدهيدية -CHO، ومثاله الكسيلوز والغلوكوز والريبوz والمانوز.
170 aldrine		أldرلين
		<i>aldrine</i>
		الاسم التجاري لمركب بلوري صيغته C12H8Cl6، أبيض اللون ينصدر بين الدرجتين 104° س
		و505° س، ذواب في معظم الحالات العضوية وغير ذواب في الماء، ينشأ على نحو رئيسي من ثنائي ميتانو الفتالين المكلور، وقد استعمل سابقاً مبيداً للحشرات، ولم يعد يستعمل اليوم بسبب سميته.
171 alicyclic		أليفاني حلقي
		<i>alicyclique</i>
		مركب عضوي من كربون وهيدروجين فقط، يكون جزيئه حلقة أو أكثر، تتوضع الروابط بين ذراته في أماكن محددة، بخلاف المركبات العطرية الحلقة مثل البنزين. من هذه المركبات البتان الحلقي والهكسان الحلقي.
172 aliphatic		أليفاني
		<i>aliphatique</i>
		Gr. aleiphar = زيت + ic
164 aldehyde polymer	بلمر ألدهيدي	أldoz
		<i>polymère d'aldéhyde</i>
	الألدوهكسوز	أldoz
		<i>aldohexose</i>
		هكسوز، مثل الغلوكوز أو المانوز، في جزيئه مجموعة أو زمرة ألدهيدية وعدد من الزمر الهيدروكسيلية.
166 aldol	أldول	أldoz
		<i>aldol</i>
		سائل عديم اللون، صيغته CH3CHOHCH2CHO، ينتج من تكافث ألدهيد الأسيتيك في وسط قلوي. يسمى أيضاً 3-هيدروكسي البوتانال.
167 aldol condensation	تكافث أldول	أليفاني حلقي
		<i>condensation d'aldol</i>
		تفاعل يحدث فيه تكافث جزيئين من ألدهيد أليفاتي ونشوء ألدول. تُجري هذا التكافث الألدهيدات التي تحتوي في صيغتها على المجموعة -CH2CHO؛ أما الألدهيدات الأخرى التي لا تحوي زمرة ميتيلينية فتشتغل وفق تفاعل كانيزارو. انظر Cannizaro reaction.

		قياس كمية قاعدة حرة في محلول، أو قياس تركيزها.
177	<b>alkaline</b> <i>alcalin</i>	<b>قلوي</b> الكلوي مركب قاعدي ينحل في الماء منتجًا أيونات هيدروكسيل $\text{OH}^-$ ، تزيد قيمة أنسه الهيدروجيني عن 7، والقلويات الأساسية الأربع هي: $\text{NaOH}$ ، $\text{NH}_4\text{OH}$ ، $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ، $\text{KOH}$
178	<b>alkaline earth</b> <i>alcalino-terreux</i>	<b>تراب قلوي</b> أكسيد أحد فلزات الأتربيات القلوية. انظر $\text{alkaline earth metal}$
179	<b>alkaline earth metals</b> <i>métaux alcalino-terreux</i>	<b>فلزات الأتربيات القلوية</b> واحد من فلزات البيريليوم والمغنيسيوم والكالسيوم والسترونسيوم والباراديوم والرادايم، التي تكون عناصرها الفضيلية الثانية في الجدول الدوري؛ وهي ثنائية التكافؤ، توجد في الطبيعة مركبات فقط.
180	<b>alkaline metal</b> <i>métal alcalin</i>	<b>فلز قلوي</b> واحد من فلزات الليثيوم والصوديوم والبوتاسيوم والروبيديوم والسيزيوم والفرنسيوم، التي تكون عناصرها الفضيلية الأولى في الجدول الدوري، وهي أحادية التكافؤ، لا توجد في الطبيعة، لشدة فعاليتها، إلا مركبات، هي عادة $\text{alkali metal}$ . أملأ، يعرف أيضًا بـ
181	<b>alkaloid</b> <i>alcaloïde</i>	<b>قلواني</b> القلوي واحد من مجموعة مركبات عضوية آزوتية ذات فعالية فيزيولوجية، تستخلص من بعض النباتات، منها النيكوتين والمورفين والكوكايين والكافيين والأتروپين.
173	<b>alizarin</b> <i>alizarine</i> العربية: العُصارة	<b>أليزارين</b> الإيزارين مركب صيغته $\text{C}_{14}\text{H}_6\text{O}_2 (\text{OH})_2$ ، ذو بنية بلورية ولون برتقالي. درجة انصهاره $289^\circ\text{S}$ ، ذواب في الغَول والإيتير وقليل الذوبان في الماء، يُصنّع من الأنتراكيتون، ويستعمل في صنع الأصبغة الحمراء.
174	<b>alkadiene</b> <i>alkadiène</i>	<b>الأكادين</b> الاكادين هيdroوكربون أليفاتي من زمرة الألكينات، في جزيئه رابطتان مزدوجتان، ومن أمثلته الأليل $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CH}_2$ ، والبوتاديين والإيزوبرين.
175	<b>alkali</b> <i>alcali</i> القلوي: العربية Ar:	<b>قلوي</b> القلوي - رماد نبات الحَرْضُ. - مركب ذو صفات قاعدية واضحة مثل هيdroوكسیدات وكربونات الفلزات القلوية.
176	<b>alkalimetry</b> <i>alcalimétrie</i>	<b>قياس القلوية</b> قياس القلوية

			الأكيل
		بعضها سام جداً، وهي تنضوي إلى مجموعة واحدة بحكم العرف وليس لأي سبب أو أساس علمي.	جذر أحادي التكافؤ، صيغته العامة $C_nH_{2n+1}-$ ، يشتق من أحد الألكانات بنزع ذرة هيدروجين من جزيئه. يرمز له عادة بالحرف R، ومثاله جذر الميتيل $-CH_3$ .
182	alkalosis	قلاء	منتج ألكلة-ألكيلات
		<i>alcalose</i>	<i>alkylate</i>
		حالة مرضية تنتج من ارتفاع قلوية الدم أو الأنسجة، لزيادة المواد القلوية فيها أو لفقد حمض الهيدروكلوريك أو غاز $CO_2$ منها.	منتج عملية الألكلة، وهو ألكان سائل (مثل إيزو والأوكتان) يقاوم ظاهرة الدق في المحركات، لذلك يضاف إلى الغازولين فيها.
183	alkane	الكان	الأكلاة
		<i>alcane</i>	<i>alkylation</i>
		هيدروكربون، صيغته العامة $C_nH_{2n+2}$ ، يعرف بالبارافين. الألكانات الخفيفة، مثل الميتان والإيتان والبروبان والبوتان، غازات عديمة اللون، في حين تكون الألكانات الأثقل سائلة أو صلبة. توجد الألكانات في الغاز الطبيعي وفي البترول، وهي مركبات مشبعة، في بناتها روابط تشاركية أحادية فقط.	- عملية كيميائية يدخل فيها جذر ألكيل إلى مركب عضوي بتفاعل تبادل أو بتفاعل ضم. - عملية كيميائية تتحول فيها ألكانات غازية، مثل إيزو البوتان، إلى ألكانات سائلة أعلى ذات سلاسل متفرعة، مثل إيزو والأوكتان، بتفاعلها مع ألكنات غازية مثل البوتيلين.
184	alkene	الألين	
		<i>alcène</i>	$(CH_3)_3CH+CH_2=CHCH_2CH_3 \rightarrow$
		هيدروكربون صيغته العامة $C_nH_{2n}$ ، يعرف بالألوفين. الألكنات الخفيفة مثل الإيتين والبروبين، غازات تنشأ من تحطم المشتقات البترولية. والألكنات مركبات غير مشبعة فيها رابطة مزدوجة واحدة أو أكثر بين ذرات الكربون المجاورة.	$(CH_3)_3CCH_2CH(CH_3)_2$ إيزوأوكتان
185	alkoxide	الألكوكسيد	الألين
		<i>alkoxide</i>	<i>alkyne</i>
		مركب ينشأ من تفاعل عَوْل مع فلز قلوي.	هيدروكربون صيغته العامة $C_nH_{2n-2}$ يحتوي رابطة ثلاثة واحدة أو أكثر بين ذرات الكربون المجاورة. أبسط أمثلته الإيتين، أو الأسيتيлен، $CH≡CH$ . تتبلور الألكنات مكونةً مركبات عطرية.
	$ROH + NaH \longrightarrow RO^-Na^+ + H_2$	ألكوكسيد      هيدريد الصوديوم      عَوْل	<i>allene</i>
			<i>allène</i>
		هيدروكربون أليفاتي غازي غير مشبع، في جزيئه	

. $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}_2$  رابطان مزدوجتان متجاورتان، صيغته  $\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}_2$  يسمى أيضًا بروبيادين.

**191 allergic** **allergique** أرجي، مثير للحساسية

صفة لها صلة بالحساسية أو يتأثر بها. أنظر *allergy*.

**192 allergy** **allergie** أرجية، حساسية

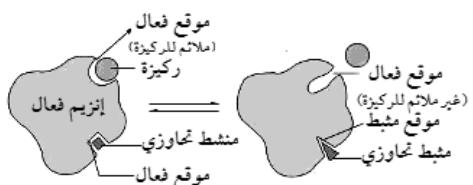
رد فعل فيزيولوجي، قد يكون قويًا أو مرضيًا، يبديه الجسم تجاه مواد مثل الجراثيم وغبار الطلع والأطعمة والأدوية، ويتجلى بالعطاس وضيق النفس والحكمة وباندفاعات جلدية أو بعضها.

**193 allo-** الآخر - الغير: سابقة

*allo-* سابقة تعني الآخر أو الغير.  
انظر *allostery* و *allosteric*.

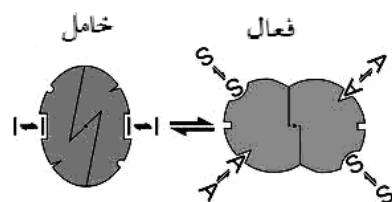
**194 allosteric effect** **éffet allostérique** تأثير متحاوز، (متفارغ)

التأثير في فعالية بعض الإنزيمات من خلال تفاعಲها مع بعض الجزيئات الصغيرة (مثل ركيزة أو منتج أو مثبت) في موقع بعيدة عن المواقع الفعالة.



**195 allostery** **allostérie** تحاوز، تفارغ

خاصية الإنزيم القادر على التناوب بصورة عكوسية بين تشكيلين فعال وحامل.



**196 allotrope**

**allotrope**

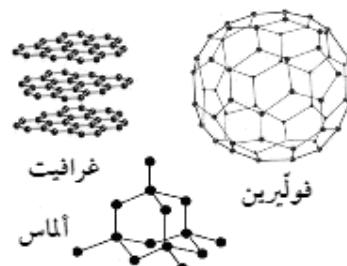
متغير - متآصل  
عنصر يبدي ظاهرة تغير الشكل.  
انظر *allotropy*.

**197 allotropy**

**allotropie**

تغایر - تآصل  
وجود عنصر في شکلین بنائیین مختلفین او أكثر في الطور ذاته، مثل الأشكال المختلفة للكربون: العديم الشكل والغرافيت والألماس والفوّلرین. تسمى أيضًا

*allotropism*, *allotriomorphism*



انظر *fullerines*.

**198 alloy**

**alliage**

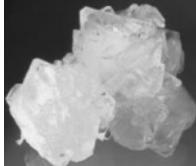
سبكة  
مادة مصنوعة من مزيج مصهور من فلزين أو أكثر بغية اكتساب خصائص مميزة مثل مقاومة التآكل أو زيادة القساوة. من السبائك المألوفة الشبه المكون من نحاس وزنك، والبرونز المكون من نحاس وقصدير.

**199 allyl**

**allyle**

آليل  
جذر صيغته  $-\text{CH}_2=\text{CHCH}_2$  - أحادي التكافؤ غير

		ويحوي 3.6 حضًا أمينًا في كل لفة، مع مجموعات جانبية.
200	<b>allylamine</b> <i>allylamine</i>	أمين الأليل Allylamine
	مركب صيغته $\text{CH}_2=\text{CHCHNH}_2$ وهو زيت أصفر ذو رائحة نشادية واحرزة، ذواب في الماء وفي بعض المذيبات العضوية. يحضر من زيت الخردل. ويسمى أيضاً 3-أمينو بروتين.	
201	<b>allylene</b> <i>allylène</i>	أليلين Allylene
	هيدروكربون غازي أسيتيليني، صيغته $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$ عديم اللون، يمفع في الدرجة $-24^\circ\text{C}$ ذواب في الإيتير، يعرف أيضًا بميثيل الأسيتيлен.	
202	<b>allylic rearrangement</b> <i>réarrangement allylique</i>	إعادة ترتيب أليلي Allylic rearrangement
	هجرة أيون أو جذر من أحد طرفي مركب أليلي ثلاثي الكربون إلى الطرف الآخر مع انتزاع متزامن لموقع الرابطة المزدوجة، مثل التحول:  $\cdot\text{CH}_2 = \text{CHCHX} \rightarrow \text{XCH}_2\text{CH} = \text{CH}$ $\quad\quad\quad   \qquad\qquad  $ $\quad\quad\quad \text{R} \qquad\qquad \text{R}$	
203	<b>alpha decay</b> <i>dégradation alpha</i> Heb. aleph	التفكك ألفا Alpha decay
	تفكك إشعاعي تلقائي يؤدي إلى إصدار الجسيمات ألفا من نوى ذرات مشعة.	
204	<b>alpha helix</b> <i>hélice alpha</i>	حلزون ألفا Alpha helix
	ترتيب فراغي للسلسل البروتينية المتعددة البيتايد، تأخذ فيه السلسلة شكلاً حلزونياً خطوه 0.54 نانومتر	
205		الجسيم ألفا Particle alpha
	هو نواة ذرة الهيليوم يحمل شحنة موجبة تساوي $e^2$ ، مكون من بروتونين ونترونين، فهو لذلك شديد الاستقرار. تصدره مواد عديدة ذات نشاط إشعاعي.	
206		الأشعة ألفا rays alpha
	تدفق من الجسيمات ألفا يصدر عن مواد مشعة مختلفة بسرعة من مرتبة $1.6 \times 10^6 \text{ سم}/\text{s}$ ، تختلف باختلاف المادة المشعة وتغيّرها، تؤثّر الهواء الذي تمر فيه إلا أن ورقة سميكة توقفها.	
207		تبديل alteration
	Lat. alteratio (v. alterare = يبدل) تغير في بعض خصائص شيء، مثل القياس والأبعاد والترتيب، دون تحوله إلى شيء آخر.	
208		یناوب، یناوب alternate(v)
	alterner Lat. v.alternare يتولى اثنان على تحقيق أمر، فيبدأ أحدهما ويتبعه الآخر ثم يعود الدور إلى الأول... وهكذا.	

<p><b>209 alternating copolymer</b> <i>copolymère alterné</i></p> <p>بلمر تشاركي متناوب بلمر ينشأ من جزيئين مختلفين أحاديه الحد، يتناوبان على التعاقب في السلسلة البلمرة.</p> <p style="text-align: center;">—A—B—A—B—A—B—A—B—A—B—</p>	<p><b>213 aluminate</b> <i>aluminate</i></p> <p>أيون سالب صيغته <math>\text{AlO}_2^-</math> مشتق من هيدروكسيد الألومنيوم.</p>	<p><b>الألومنيات</b></p>
<p><b>210 alundum</b> <i>alundum</i></p> <p>ضرب صنعي من الكوراندوم (<math>\alpha\text{-Al}_2\text{O}_3</math>)؛ ينشأ بصهر البوكسيت المكلس في فرن كهربائي وتبريد الناتج المصهور بسرعة. يستعمل مادة ساحجة وفي صنع البوائق والحجارة المقاومة للحرارة.</p>	<p><b>أندوم</b></p>	<p><b>الألومنيوم</b></p>
<p><b>211 alum</b> <i>alun</i> Lat. alumen</p> <p>- مركب صيغته <math>\text{K}_2\text{SO}_4 \cdot \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 24\text{H}_2\text{O}</math></p>  <p>يعرف بشب البوتاسيوم، يتبلور على شكل شماني وجوه، ذو تأثير قابض لا ينحل في الغُول. يستعمل مرسخاً في الصباغ.</p> <p>- أي واحد من مجموعة سلفاتات مزدوجة للفلزات الثلاثية التكافؤ مثل الألومنيوم أو الكروم، ولفلزات أحاديه التكافؤ مثل البوتاسيوم والصوديوم.</p>	<p><b>شبّ</b></p>	<p><b>عنصر كيميائي</b> رمزه Al عدده الذري 13، كتلته الذرية النسبية 26.9815، كثافته 2.708 درجة انصهاره 660 °S ودرجة غليانه 2450 °S، يقع في الفصيلة IIIa من الجدول الدوري ويوجد في الطبيعة على شكل بوكسبيت أو كوراندوم، ويعد العنصر الثالث في وفرته في القشرة الأرضية. مقاوم للتأكل، ويستعمل في صناعة الطائرات وحفاراً، تستعمل أملاحه في تنقية المياه، ينحل في الحموض.</p>
<p><b>212 alumina</b> <i>alumine</i></p> <p>مركب صيغته <math>\text{Al}_2\text{O}_3</math> وهو الشكل الطبيعي للأكسيد الألومنيوم الموجود في الطبيعة على شكل كوراندوم أو بوكسبيت، يكون على شكل بلوري أو مسحوق، ويحضر بتخسين ماءات الألومنيوم. يستعمل ساجحاً أو وسيطاً وهو مصدر فلز الألومنيوم.</p>	<p><b>ألومينا</b></p>	<p><b>سيليكات الألومنيوم</b></p>
<p><b>215 aluminosilicate</b> <i>aluminosilicate</i></p> <p>مركب صيغته <math>\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 \cdot 3</math>، وهو اتحاد بلوري بين السيليكات والألومنيات، عديم اللون معيني الشكل.</p>	<p><b>الألومينيوم</b></p>	<p><b>سيليكات</b></p>
<p><b>216 amalgam</b> <i>amalgame</i></p> <p>العربيّة: جماعة سبيكة من الزئبق مع أي فلز آخر باشتئان الحديد والبلاatin، يمكن أن تكون سائلة أو صلبة في درجة حرارة الغرفة حسب نسبة الزئبق فيها.</p>	<p><b>ملغمة</b></p>	<p><b>الزنك</b></p>
<p><b>217 amalgamated</b> <i>amalgamé</i></p> <p>فلز شارك في تكوين ملغمة، يستعمل أحياناً لاستخلاص الفضة من خاماتها.</p>	<p><b>ملغماً</b></p>	<p><b>الزنك</b></p>
<p><b>218 amber</b> <i>ambre</i></p>	<p><b>عنبر</b></p>	<p><b>العنبر</b></p>

عَنْبَرٌ: العربية: Ar:



راتين أحمروري لا بلوري  
شديد القساوة شفاف،  
أصفر أو برتقالي أو مائل  
للاحمرار، يستخرج من  
الأشجار الصنوبرية ويستعمل لأغراض الزينة.

219 ambient

محيط

*ambient*Lat. *ambiens*

ما يحيط بشيء من كل جوانبه مشكلاً وسطه أو جوه.

220 americium

أمريسيوم

*americium*

عنصر فلزي مشع رمزه Am، عدده الذري 95،  
كتافته  $11.7 \text{ g/cm}^3$ ، درجة انصهاره  $994 \pm 4 \text{ }^\circ\text{C}$ ، يعد مما  
بعد اليورانيوم، ويبلغ العمر النصفى لأطول نظائره  
عمراً (وهو النظير  $(243) 8.8 \times 10^3 \text{ سنة}$ . ينشأ  
بقدف نوى اليورانيوم بنوى هيليوم ذات طاقة  
مرتفعة، ويقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري  
وهو من الأكتينيدات.

221 amicron

أميكرон

*amicron*

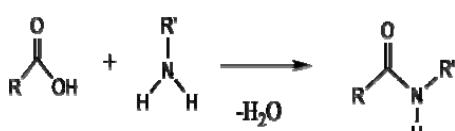
واحدة من أصغر الدقاقين التي يمكن كشفها بمجهز  
دقة، يبلغ نصف قطرها نحو  $10^{-7} \text{ سم}$  أو دون ذلك.

222 amidation

أميدنة

*amidation*

طريقة نشوء أميد. انظر .amide



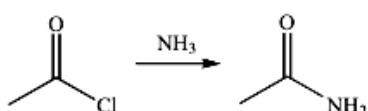
223 amide

amide

أميد

- واحد من مركبات لا عضوية بلورية مشتقة من الأمونيا باستبدال ذرة فلز بذرة هيدروجين، ومثاله  $\text{LiNH}_2$ ، ويدعى أميد فلزي.

- واحد من مركبات عضوية مشتقة من حمض كربوكسيلي باستبدال الجذر  $-\text{NH}_2$  بالجذر  $-\text{OH}$  لتكوين  $-\text{CONH}_2$ ، ومثاله أميد الأسيتيك  $\text{CH}_3\text{CONH}_2$ ، ويدعى أميد حمضي.



224 amination

amination

أمينة

عملية تحضير الأمينات

225 amine

amine

أمين

واحد من مركبات عضوية يمكن اعتبارها مشتقة من الأمونيا باستبدال جذر الأل킬يل بذرة هيدروجين أو أكثر؛ تصنف الأمينات، تبعاً لعدد ذرات الهيدروجين المستبدلة، إلى أمينات أولية وثانوية وثالثية.

أمينو: سابقة

amino-

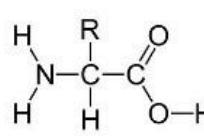
سابقة تدل على مركب ترتبط فيه المجموعة  $\text{NH}_2$  بجذر غير جذر الحمض، مثل حمض أمينو الأسيتيك.

226 amino-

acidé aminé

حمض أميني

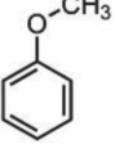
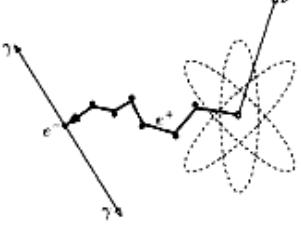
مركب عضوي بلوري  
عديم اللون يحتوى على  
مجموعة أمينية قاعدية واحدة

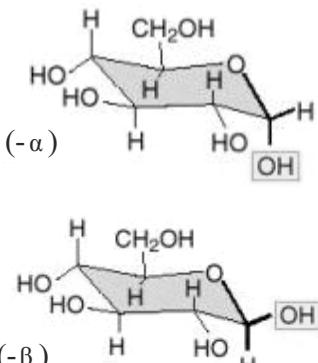


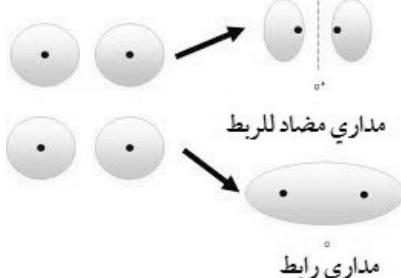
أو أكثر، وعلى مجموعة كربوكسيلية حمضية واحدة أو أكثر، وله لذلك صفات حمضية وقاعدية. يرتبط حمضان أمينيان أو أكثر لتكوين الببتيدات والبروتينات. يحتوي الجسم الحي 20 حمضًا أمينيًّا مختلفًا مثل التيروزين والليزين.	مادة صلبة ليس لها شكل أو تركيب بلوري محدد، أي إنها لا تتضمن ترتيبات منتظمة لذراتها أو جزيئاتها أو أيوناتها.
228 <b>aminolysis</b> <i>aminolyse</i> تحلل أميني تحلل يؤدي للأمين فيه دورًا مشابهًا للدور الماء في تفاعلات الحلمة. انظر hydrolysis.	قياس الأمبير <i>ampérométrie</i> تحليل كيميائي بتقانات تقاس فيها شدة التيار الكهربائي.
229 <b>ammeter</b> <i>ampèremètre</i> مقياس الأمبير جهاز لقياس شدة التيار الكهربائي.	ثنائي السلوك البروتوني <i>amphotère</i> مادة لها خواص حمضية وقاعدية معًا، أي إنها قادرة على تقديم بروتون أو أكثر عند وجود قاعدة متقبلة، وعلى تقبيل بروتون أو أكثر عند وجود حمض يقدمه.
230 <b>ammonia</b> <i>ammoniac</i> أمونيا، نشادر (الله فرعوني) Ammon = Gr. ammoniacus ملح أمون مركب غازي قلوي عديم اللون ذو رائحة واخزة يتحول بسهولة إلى سائل بالتبrier أو بالضغط؛ درجة تحجيمه $-77.70^{\circ}\text{S}$ ودرجة تميّعه $-33.5^{\circ}\text{S}$ ، ينحل في الماء، وهو مُحُلّل لمركبات عضوية، لكنه محل سيئ للمركبات غير العضوية. يمكن كشفه بكاشف نسلر.	ثنائي السلوك الكهربائي <i>ampholyte</i> مادة تسلك مع الماء سلوك حمض أو سلوك قاعدة لقدرة جزيئها على التأين، مقدمة أنيونًا أو كاتيونًا.
231 <b>ammonium</b> <i>ammonium</i> أمونيوم الأيون $\text{NH}_4^+$ ، وختصره Am، يشتت من الأمونيا باتحادها مع بروتون ويكون أملاحاً شببيه بأملاح الفلزات القلوية. ينشأ نتيجة تفكك معظم المواد الآزوتية العضوية.	ثنائي السلوك <i>amphoteric</i> فرد من زوج Gr. amphoteros = amphiprotic انظر amphiprotic
232 <b>amorphous</b> <i>amorphe</i> شكل لا بلوري - عديم الشكل Gr. amorphos (a = لا + morphe =	مطال amplitude <i>amplitude</i> حالة Lat. amplitudo (ampli = واسع) + tude = القيمة المطلقة العظمى التي تبلغها سعة الموجة والتواتس، وعلى وجهٍ أعم، التي تبلغها سعة حركة اهتزازية.
	أميلاز <i>amylase</i> إنزيم يحلمه الكربوهيدرات الاحتياطية مثل النشا والغليكوجين محولاً إياها إلى كربوهيدريات منخفضة الوزن الجزيئي ومالتوز، وهو على شكلين ألفا وبيتا.

239 amylopectin	أميلوبيكتين <i>amylopectine</i> بلمر كربوهيدراتي عالي التفرع ومرتفع الوزن الجزيئي، يكوّن نحو 80% من نشا الذرة.	245 analgesic	مسكّن <i>analgésique</i> Gr. analgesia+ic صفة لكل عقار، مثل الأسبيرين أو المورفين، قادر على تخفيف الشعور بالألم.
240 amylose	أميلوز <i>amylose</i> بلمر كربوهيدراتي ذو بنية خطية ووزن جزيئي معتدل، يوجد مع الأميلوبكتين بحسب مختلفة في أغلب أنواع النشا.	246 analogue	مضاهي <i>analogue</i> Gr. analogos شيء يتأشّل شيئاً آخر بوظيفته أو بشكله وليس بالضرورة بمنشئه.
241 anabolic	ابتنائي <i>anabolique</i> صفة لكل ما يتعلّق بالاستقلاب الابتنائي أو له صلة به.	247 analogy	مشاهدة <i>analogie</i> Gr. analogia = (analogos + -i) تماثل بين شيئين أو أمرين مختلفين بالوظيفة أو بالشكل.
242 anabolism	ابتناء <i>anabolisme</i> جزء من الاستقلاب تحول به مواد بسيطة في الخلية إلى مركبات أكثر تعقيداً. انظر .catabolism	248 analyse (v)	يُحلل <i>analyser</i> يحدد العناصر الأساسية المكونة لمركب ما.
		249 analysis	تحليل <i>analyse</i> يُحلل = كثير (ana) + يحلل (lyein) - فصل مادة مركبة إلى أجزاءها أو عناصرها الأساسية. - تحديد المكونات الأساسية لمادة مركبة.
243 anaerobic	لا هوائي <i>anaérobie</i> عصوية حية لا تحتاج إلى هواء أو أكسجين للحفاظ على عملياتها الحيوية.	250 analyst	محلل من يقوم بعمليات التحليل الكيميائية أو الفيزيائية أو سواها.
244 analgesia	تسكين <i>analgésie</i> Gr. analgesia فقدان الإحساس بالألم دون فقدان الوعي.	251 analyte	مادة محللة <i>analyte</i> المادة التي يجري تحليلها.
		252 analytic	تحليلي <i>analytique</i>

	صفة تطلق على إجراءات أو آلات تستعمل في عمليات التحليل، مثل تقدير تحليلي وميزان تحليلي.	حالات تتميز بنقص هام وذي دلالة في تركيز اليموغلوبين وفي عدد الكريات الحمراء في الدم.
	انظر .analysis	
253	<b>analytical</b> <i>analytique</i> Gr. analytikos	تحليلي
	- نقى جدًا: درجة من درجات نقاوة مادة كيميائية توافق مواصفات معتمدة.	فقد الشعور أو الإحساس بسبب عملية مرضية أو بسبب إعطاء أدوية لتجنب الألم عند إجراء عمل جراحي أو عند الرغبة في التخلص من الألم شديد.
	- تحليلي: انظر .analytic	
254	<b>analyzer</b> <i>analyseur</i>	مُحلّل
	جهاز، أو جزء من جهاز، يستعمل في عمليات التحاليل الفيزيائية والكيميائية المتنوعة.	مخدر
255	<b>anaphoresis</b> <i>anaphorèse</i>	رحلان أنودي (متصعي)
	حركة جسيمات تحمل شحنة كهربائية سالبة في سائل نحو المصعد بتأثير تيار كهربائي.	أنغستروم
256	<b>anaphylaxis</b> <i>anaphylaxie</i>	فرط تحسس، تأق
	فرط تحسس يتبع حقن مستضد عند بعض من ظهر رد فعل تحسيسي، موضعي أو شامل، عند حقنه بهذا المستضد في المرة الأولى.	بلاماء
257	<b>androgen</b> <i>androgène</i>	أندروجين
	صنف من الهرمونات الأسترويدية ينشأ في الخصيتين وقشر الكظر وينظم الصفات الجنسية الذكرية الثانية.	لا مائي
258	<b>anemia</b> <i>anémie</i> Gr. anaimia (an- = عدم + aimia = حالة الدم)	فقر الدم
		فقدت ماء تبلورها.
259	<b>anesthesia</b>	تخدير
		انظر .anesthesia
260	<b>anesthetic</b> <i>anesthésique</i>	صفة عقار مثل الإيت، يسبب فقدان الشعور ويؤدي إلى التخدير.
261	<b>angstrom</b> <i>angstrom</i>	
	واحدة قياس الأطوال، تستعمل عادة في القياسات المجهرية وفي تحديد الأطوال الموجية في الأطيف الضوئية، وتساوي $10^{-10}$ م. مختصره A°.	
262	<b>anhydride</b> <i>anhydride</i>	
	مركب ينشأ بنزع الماء من مركب آخر، وهو غالباً بلا ماء حمض، مثل بلا ماء حمض الأسيتيك وبلا ماء حمض الكبريتيك.	
263	<b>anhydrous</b> <i>anhydre</i>	
	بدون ماء، وهو، بوجه خاص، وصف للجزيئات التي فقدت ماء تبلورها.	
264	<b>aniline</b> <i>aniline</i>	أنيلين

<p>مركب أميني عطري، صيغته <math>C_6H_5NH_2</math>. وهو سائل سام جدًا، عديم اللون، عطري الرائحة، زتي القوام. يستخرج بالتقشير الإللافي من قطران الفحم الحجري، ويحضر بإرجاع النتروبنتزين، ويستعمل في صنع اللدائن والمطاط والعقاقير الطبية والمنتجات.</p>	<p><b>270 anisotropy</b> <i>anisotropie</i> خاصية مادة تتغير فيها قيمة فيزيائية ما مثل قرينة الانكسار، بتغير الاتجاه الذي يجري فيه القياس. تسمى أيضًا <i>elotropy</i>.</p>	لاتناحي
<p><b>265 anion</b> <i>anion</i> Gr. anion (v. anienal = يقصد) أيون يحمل شحنة سالبة، ينجذب في محلول كهربائي نحو المصعد.</p>	<p>أنيون، صاعدة Anion</p>	<p>تطويع <i>annealing</i> <i>recuit(d'un métal)</i> معالجة فلزات تعرضت سلفاً لإجهاد أحدث تردياً في بعض خصائصها، بتسخينها إلى درجة حرارة أعلى من درجة إعادة بلورتها وحفظها في درجة حرارة ملائمة قبل تبریدها. قارن مع <i>quenching</i>.</p>
<p><b>266 anionic</b> <i>anionique</i> ما له صلة بالأنيون.</p>	<p>أنيوني</p>	<p>فناء، إفباء <b>272 annihilation</b> <i>annihilation</i> Lat. annihilatio (v.annihilare = يفني)</p>
<p><b>267 anise</b> <i>anis</i> الثمرة الصغيرة لعشب حولي من فصيلة الخيميات. تستعمل ثماره في تنكية الطعام وزيتها في الطب وصناعة الصابون ومستحضرات التجميل.</p>	<p>أنيسون</p>	<p>زوال الوجود. وهو عملية يتحدد فيها جسيم مع جسيمه المضاد، مثل اتحاد إلكترون مع بوزيترون، فيفقدان وجودهما كجسيمين، ويتحولان إلى طاقة إشعاعية بصورة فوتونات أو ميزونات.</p>
<p><b>268 anisole</b> <i>anisole</i>            مركب عطري صيغته <math>C_6H_5OCH_3</math> وهو سائل عديم اللون ذواب في بعض المذيبات العضوية، غير ذواب في الماء يغلي في الدرجة <math>155^{\circ}\text{C}</math> وبخاره شديد السمية. يستعمل مذبياً وفي صناعة العطور. ويسمى أيضًا ميتوكسي البنزين.</p>	<p>أنيسول</p>	 <p><b>273 annular</b> <i>annulaire</i> Lat. annularis (annulus = حلقة) ماله شكل الحلقة أو ذو صلة بها.</p>
<p><b>269 anisometric</b> <i>anisométrique</i> مركب ليس له بنى تصاوغية. انظر <i>isomerism</i>.</p>	<p>لامتصاوغ</p>	<p><b>274 anode</b> <i>anode</i> (طريق = <math>\text{anodos} + \text{hodos}</math> = صعود = <i>ana-</i>)</p>

المسرى الموجب الخلية كهرلية، وهو المسرى الذي تتجه الإلكترونات إليه في صعودها نحو الدارة الخارجية.	أنوكسيميا، عَوْزُ أَكْسِجِينَ الدَّمِ حالَةٌ نَاسِيَّةٌ عَنِ اِكْسِجَةٍ غَيْرِ كَافِيَّةٍ لِلَّدَمِ.
275 <b>anodic</b> <i>anodique</i> كل ما يشير إلى المصعد أو يتعلق به.	أُنُودِيٌّ، مَصْعَدِيٌّ 280 <b>anoxia</b> <i>anoxie</i> حالَةٌ تكونُ فِيهَا أَنْسِجَةُ الْجَسْمِ بِحَاجَةٍ إِلَى قَدْرٍ مِنِ الْأَكْسِجِينِ أَكْبَرَ مِمَّا تَحْصُلُ عَلَيْهِ، تَحْدُثُ عِنْدَمَا يَكُونُ ضَغْطُ الْأَكْسِجِينِ فِي الرِّئَتَيْنِ غَيْرَ كَافِ لِإِشْبَاعِ هِيموغلوبِينَ الدَّمِ بِهِ. وَقَدْ تَحْدُثُ نَتْيَةً لِنَقْصِ الْهِيموغلوبِينِ فِي الدَّمِ وَذَلِكَ بِسَبِيلِ نَزْفٍ أَوْ تَسْمِمٍ.
276 <b>anomalous</b> <i>anormal</i> Gr. anomalous ما لا يتواافق مع المفاهيم المقبولة والسائلة، أو ما يبتعد عن قاعدة أو طريقة عامة.	شَاذٌ 281 <b>antacid</b> <i>antiacide</i> مضاد حِوْضَةٌ مادَةٌ تَعْمَلُ عَلَى تَخْفِيفِ حِوْضَةِ الْمَعْدَةِ.
277 <b>anomer</b> <i>anomère</i> مَصَاؤِغٌ فَرَاغِيٌّ فِي الْكَرْبُوهِيدَرَاتِ الْحَلَقِيَّةِ، يَنْتَجُ عَنْ نَشْوَءِ مَرْكَزٍ لَا انْطَبَاقِيٍّ جَدِيدٍ عَنْدِ إِعَادَةِ تَرْتِيبِ الْذَرَّاتِ وَنَشْوَءِ حَلْقَةٍ فِي مَوْقِعِ الْأَلْدِهِيدِ أَوِ الْكِيْتُونِ، وَمَثَالُهُ الْأَلْفَا وَبِيَتا-D-غَلُوكُوزٌ. (-β) وَ(-α).	أُنُومِيرٌ، مَصَاؤِغٌ كَرْبُونِيٌّ 282 <b>antagonism</b> <i>antagonisme</i> تضاد فَعْلٌ مُتَعَارِضٌ بَيْنَ أَدْوِيَةٍ وَمَرْضٍ، أَوْ بَيْنَ أَدْوِيَةٍ وَظَاهِرَاتٍ.
	ضَادَةٌ 283 <b>antagonist</b> <i>antagoniste</i> عَقَارٌ يَعَارِضُ تَأْثِيرَ عَقَارٍ آخَرَ فِي الْعَضُوَيْةِ. سابق ما يَحْدُثُ قَبْلَ سُواهُ وَغَالِبًاً مَا يَؤْثِرُ فِيهِ.
278 <b>inorganic</b> <i>inorganique</i> ما يَنْشَأُ مِنْ موَادٍ غَيْرِ نَباتِيَّةٍ أَوْ غَيْرِ حَيْوَانِيَّةٍ، أَوْ مَا يَعُودُ إِلَى موَادٍ لَا تُصَنَّفُ موَادًا عَضُوَيَّةً. انْظُرِ <i>inorganic</i> .	أَنْتَرَاسِينٌ هِيدْرُوكَرْبُونٌ عَطْرِيٌّ ثَلَاثِيُّ الْحَلْقَةِ بِلُورِيٌّ يَنْصَهُرُ فِي الْدَرْجَةِ 217° سٌ وَيَغْليُ فِي الْدَرْجَةِ 341.41° سٌ. يَتَجَزَّءُ مِنْ تَقْطِيرٍ قَطْرَانِ النَّفْحِ الْحَجْرِيِّ، وَيُسْتَعْمَلُ فِي الطَّلاءِ وَمَادَةٌ مَتَّلِّثَةٌ.

286	<b>anti-</b>	مضاد، مقابل: سابقة <i>anti-</i>	292	<b>antidotal</b>	تربيقي، مضاد للسم <i>antidote</i>
		- مادة تعارض أو تمنع تأثير مادة أخرى. - انظر syn.			صفة للتربيق أو لما له علاقة به. انظر antidote.
287	<b>antibiotic</b>	مضاد حيوي <i>antibiotique</i>	293	<b>antidote</b>	تربيق <i>antidote</i>
		مادة كيميائية تُستَجَّبُ بِواسطة كائنات عضوية دقيقة (فطر، خفيرة،...) أو تُنْتَجُ صناعياً، تتميز بقدرها على قتل الجراثيم المسببة لكثير من الأمراض؛ مثلها البنسلين.			عمل يخفف أو يعاكس فعل السم. مضاد تلبد
288	<b>antibody</b>	ضد <i>anticorps</i>	294	<b>antifelt</b>	ما يَعُوق ظاهرة التلبد عن الحدوث. انظر felt.
		بروتين يتجه الجسم عند دخول أجسام غريبة إليه تدعى مستضدات. انظر antigen.		<i>antifeutre</i>	<b>antiferromagnetic</b> مغناطيسي حديدي مضاد <i>antiferromagnétique</i> انظر antiferromagnetism
289	<b>antibonding</b>	مضاد ربط <i>antiliant</i>	296	<b>antiferromagnetism</b>	مغناطيسية حديدية مضادة <i>antiferromagnétisme</i>
		صفة لذاري ذري أو جزيئي تزداد طاقته عند اقتراب الذرات بعضها من بعض مما يؤدي إلى قيام حالة تناقض بينها.			خاصة للسلوك المغناطيسي لبعض المواد ذات المغناطيسية الضعيفة مثل MnO، يظن أن تأثيرات سبيقاتها الإلكترونية المتعاكسة الاتجاه لا يلغى بعضها بعضاً على نحو تام.
					
290	<b>anticipation</b>	استباق <i>anticipation</i>	297	<b>antifreezing</b>	مضاد تجمد <i>anticongélation</i>
		- حدوث أمر قبل توقيع حدوثه. - اعتقاد قرار قبل تعرّف كل جوانبه ووقائعه.			مادة مثل غليكول الإيتيلين، تضاف إلى سائل التبريد في محركات السيارات والطائرات لخفض درجة تجمدها.
291	<b>anticoagulant</b>	مضاد تختثر <i>anticoagulant</i>	298	<b>antigen</b>	مستضد <i>antigène</i>
		مادة تَعَوَّقُ الدُّمُّ عن التخثر.			مادة بروتينية أو كربوهيدراتية، مثل اللقاحات، ينشأ عن حقنها في الجسم نشوء أجسام مضادة لها تدعى الأضداد.
			299	<b>antiknock</b>	مضاد دقّ <i>antidetonant</i>

			جسيم مضاد
			<b>antiparticle</b> <i>antiparticule</i>
		جسيم مطابق لجسيم آخر لهما نفس الموصفات كالكتلة باستثناء الشحنة والعزز المغنتيسي فهما متساويان ومتعاكسان.	جسيم مضاد
305			
			<b>antipodal</b> <i>éantiomorphe</i>
		صفة لما هو متخيال أو مرتبط به. انظر <b>antipode</b>	متخيالي
306			
			<b>antipode</b> <i>antipode</i>
		مركب كيميائي تترتب ذراته فراغياً في تشکيلة معاكسة تماماً لتشکيلة نظيره.	مُتخيال
307			
			<b>antiseptic</b> <i>antiseptique</i>
		(تعفن = ضد + septikos)	مطهر
		مادة تقتل أو تعوق نمو البكتيريا والفيروسات والطفيليات المسيبة للأمراض عن النمو ويشرط فيها قتل الجراثيم من غير أن تؤدي الأنسجة دون تدخل في عمليات الدفاع الطبيعية التي يقوم بها الجسم مكافحاً الأمراض.	
308			
			<b>antiserial</b> <i>antisérum</i>
		مصل يحيي أضداداً مأخوذه من دم حيوان تعرضاً لجرعات خفيفة متكررة غير مؤذية من عضوية حية دقيقة أو من ذيفان. يستعمل في علاج المرض الذي تسببه هذه العضوية أو هذا الذيفان.	مصل مضاد
309			
			<b>antitoxic</b> <i>antitoxique</i>
		ماله صفة مضاد ذيفان أو على علاقة به. انظر <b>antitoxin</b>	تربيقي
310			

300 **antimagnetism** مغنتيسية مضادة

*antimagnétisme*

مقاومة التأثيرات الناجمة عن المجالات المغنتيسية باستعمال مواد أو خلائط تحجب هذا التأثير.

301 **antimonic** أنتيموني

*antimoniique*

انظر **antimony**

302 **antimony** إثمد، أنتيمون

*antimoine*

عنصر فلزي رمزه Sb، عدده الذري 51 وكتلته الذرية النسبية 121.75؛ درجة انصهاره 630.5° س ودرجة غليانه 1635° س. وأشهر تكافؤاته الثلاثي والخماسي، يقع في الفصيلة (Va) من الجدول الدوري، وهو ذو بنية بلورية هشة ولون أبيض فضي. يوجد غالباً في مرکبات مثل الأنتيمونيت في خامات فلزات أخرى مثل الرصاص.

303 **antineutron** مضاد نوكلون

*antinucléon*

جسيم له كتلة النوكلون وشحنة كهربائية معاكسة لشحنته، يتحددان معًا ويفني كل منها الآخر.

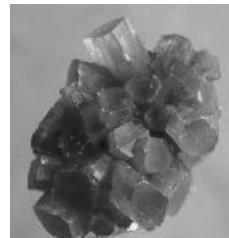
304 **antioxidant** مضاد تأكسد

*antioxydant*

مادة فعالة في منع التأكسد بالأكسجين الجزيئي تضاف إلى الأطعمة لحفظها من الفساد، كما تضاف إلى المطاط لحفظه من التقadm.

311	<b>antitoxin</b>	مضاد زيفان <i>antitoxine</i>	317	<b>apparent</b>	ظاهري <i>apparent</i> Lat. <i>apparens</i> (v. <i>apparere</i> ) = يظهر
		ضدّ يتكون في الجسم استجابةً لذيفان جرثومي فيتحد معه ويطلق مفعوله.			صفة تطلق على مقدارٍ ما تميّزَ له عن قيمته الحقيقية مثل الوزن الظاهري لجسم مغمور في سائل.
312	<b>aperiodic</b>	لا دوري <i>apériodique</i>	318	<b>appliance</b>	تجهيز <i>appareil, dispositif</i> جهاز أو قطعة من جهاز مصممة خصوصاً للتلازم مع استعمال خاص محدد.
		يحدث دون انتظام وعلى نحو غير دوري وليس له صفة تجاويبة.			
313	<b>aperture</b>	فتحة <i>ouverture</i>	319	<b>application</b>	تطبيق <i>application</i> Lat. <i>applicatio</i> (v. <i>applicare</i> ) = يُلحق = يُطبق
		Lat. <i>apertura</i> ( <i>apertus</i> = مفتوح)			استعمال شيء وسيلة لتحقيق أمر.
		حيز فراغي مفتوح يحدد مجال مرور حزمة إشعاعية أو تيار من الجسيمات.			
314	<b>apoenzyme</b>	صميم الإنزيم، أبو إنزيم <i>apoenzyme</i>	320	<b>applied chemistry</b>	كيمياء تطبيقية <i>chimie appliquée</i> الفرع من الكيمياء الخاص بتطبيق معدنيات وقواعد محددة على المركبات الكيميائية مثل دراسة خصائصها وطرق تحضيرها واستعمالاتها.
		هو شق الإنزيم البروتيني الذي يرتبط بتميمه ليكون وحدة إنزيمية فعالة وهو الذي يحدد الفعالية النوعية للإنزيم تجاه ركيزة معينة. انظر <i>coenzyme</i> .			
315	<b>apolar</b>	لاقطيبي <i>apolaire</i>	321	<b>approach</b>	اقتراب، مقاربة <i>accès, approche</i> إجراء خطوات تمهيدية بغية تحقيق هدف أو إنجاز موضوع ما، أو معرفته بدقة.
		انظر <i>polar</i> .			
316	<b>apparatus</b>	جهاز <i>appareil</i>	322	<b>appropriate</b>	ملائم <i>approprié</i> Lat. <i>appropriatus</i> (v. <i>appropriare</i> )
		Lat. <i>apparatus</i> (v. <i>apparare</i> ) = يهيء			كون شيء أو أمر ما مناسباً ومتافقاً مع استعمال محدد.
		آلية مركبة مصممة لتؤدي عملاً معيناً.			
			323	<b>approximate</b>	تقريبي <i>approché, approximatif</i> Lat. <i>approximatus</i> (v. <i>approximare</i> )
					قريب من الصواب أو الدقة أو الصحة.

324	<b>approximation</b>	تقريب	توضّعات الجيسيوم وخامات
	<i>approximation</i>		الحديد، يسمى أيضًا
		- قيمة قريبة من القيمة الصحيحة إلا أنها ليست هي.	argon spar
		- إجراء قريب من الإجراء الصحيح.	
325	<b>aprotic</b>	لا بروتوني	أرين
	<i>neutre</i>		
		لا يتقبل بروتوناً ولا يمنحه ولا يسلك بالتالي سلوك	
		حمضٍ أو سلوك قاعدية.	
326	<b>aqua gel</b>	هلامة مائية	أرجينين
	<i>gel aqueux</i>		
		جملة كيميائية مبعثرة قوامها مركب ذو وزن جزيئي	
		مرتفع، أو تجمع جسيمات دقيقة متراقبة بقوة فيها بينها،	
		في وسط تبعثر هو الماء. تعرف أيضًا بـ hydrogel.	
327	<b>aqua regia</b>	الماء الملكي	أرغون
	<i>eau régale</i>		
		سائل أصفر مدخن أكال مكون من جزء واحد من	
		حمض الأزوتيك وثلاثة أجزاء من حمض الهيدروكلوريك،	
		يمثل سائر الفلزات، بما فيها الذهب والبلاتين، ويعرف	
		لذلك بـ الماء الذهب.	
328	<b>aqueous</b>	مائي	أرجون
	<i>aqueux</i>		
		Lat. <i>aqueux</i> ( <i>aqua</i> = ماء + <i>-eus</i> = شبيه)	
		ما له صلة بالماء أو له خصائصه.	
329	<b>aragonite</b>	أراغونيت	أروماتي، عطري
	<i>aragonite</i>		
		معدن من كربونات الكالسيوم ذو بنية بلورية معينة	
		مستقيمة مثل الكالسيت، إلا أنه مختلف عنه بشكله	
		البلوري وكثافته الأعلى وسهولة انفلاقه، يوجد في	

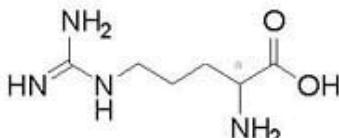
330 **arene***arène*

هيدروكربون أروماتي يحتوي على حلقة عطرية واحدة على الأقل. ومن أمثلته البنزين والتولين والنفتالين.

أرجينين

331 **arginine***arginine*

حمض أميني قاعدي بلوري الشكل، يذوب في الماء، يشتق من الغوانيدين ويستخلص من بعض النسج النباتية ومن تفكك البروتينات والبروتامينات، كما يحضر صناعياً.

332 **argon***argon*

عنصر كيميائي غازي خامل، رمزه A أو Ar، عدده الذري 18 وكتلته الذرية النسبية 39.948، وزنه النوعي 1.784 غ/ل، يمتص في الدرجة -185.7 °S ويتجدد في الدرجة -189.2 °S. عديم اللون والرائحة، يوجد في الهواء بنسبة 0.92٪ حجمًا ويفصل عنه بتمييعه، يقع في الفصيلة صفر من الجدول الدوري.

أروماتي، عطري

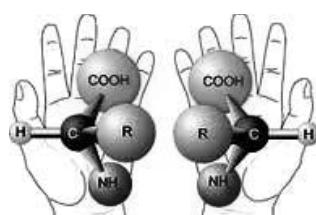
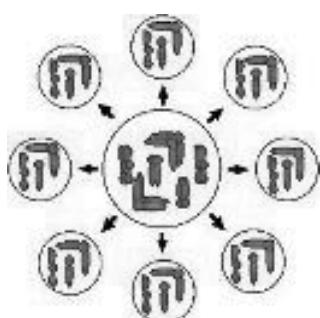
333 **aromatic***aromatique*

مركب هيدروكربوني عطري يحوي حلقة بنزينية واحدة

على الأقل في بنيته، مثل البنزين والتولوين، أو أي مشتق هيدروكربوني يحوي هذه الحلقات مثل الأتيلين، يختلف عن المركبات الأليفاتية والأليفاتية الحلقة.	الدرجة 615° س، ويذوب في الدرجة 814° س تحت ضغط 36 جو. ذو بنية بلورية هشة، وهو ثلاثي التكافؤ ومحاسبيه، يقع في الفصيلة Va من الجدول الدوري.
<b>334 aromatization</b> <i>aromatisation</i> تحويل هيدروكربون غير عطري إلى مركب عطري، مثل تحويل الهيدروكربونات الأليفاتية أو الأليفاتية الحلقة، من المشتقات النفطية، إلى هيدروكربونات عطرية بتحويتها إلى حلقات أو بنزع هيدروجينها أو بكليهما معًا، مثل تحويل الهبتان إلى تولوين والهكسان الحلقي إلى بنزين.	أرقة، تعطير <i>aromatisation</i> ترسيب هيدروكربون غير عطري إلى مركب عطري، مثل تحويل الهيدروكربونات الأليفاتية أو الأليفاتية الحلقة، من المشتقات النفطية، إلى هيدروكربونات عطرية بتحويتها إلى حلقات أو بنزع هيدروجينها أو بكليهما معًا، مثل تحويل الهبتان إلى تولوين والهكسان الحلقي إلى بنزين.
<b>335 arrangement</b> <i>arrangement</i> وضع المكونات بصورة ملائمة وعلى نحو يحقق غاية ما، أو يسهل تحقيقها.	ترتيب <i>arrangement</i> معادلة أرهيبيوس
<b>336 Arrhenius equation</b> <i>équation d'Arrhénius</i> معادلة تجمع بين ثابت سرعة تفاعل كيميائي وطاقة تنشيطه: $k = A e^{-E_a/RT}$ حيث k ثابت سرعة التفاعل، A مقدار ثابت، Ea طاقة تنشيط التفاعل و T درجة حرارته المطلقة، R ثابت الغازات الكاملة. تستعمل هذه المعادلة لحساب طاقة التنشيط.	<i>arsenite</i> <i>arsénite</i> - الأيون السالب $\text{AsO}_4^{3-}$ .
<b>337 arsenate</b> <i>arséniate</i> زرنيخات، أرسنات <i>arséniate</i> - الأيون السالب $\text{AsO}_4^{3-}$ . - ملح أو إستر حمض الأرسنيك.	زرنيخات، أرسنات <i>arséniate</i> - الأيون السالب $\text{AsO}_4^{3-}$ . - ملح أو إستر حمض الأرسنيك.
<b>338 arsenic</b> <i>arsénique</i> Lat. aromaticus, Gr. arsenikon عنصر كيميائي رمزه As، عدده الذري 33، وكتلته الذرية النسبية 74.9216، كثافته 5.727، يتتصعد في	زرنيخ، أرسنيك <i>arsénique</i> - الأيون السالب $\text{AsO}_4^{3-}$ . - ملح أو إستر حمض الأرسنيك.
<b>339 arsenide</b> <i>arséniure</i> مركب ثنائي يشكله الزرنيخ مع عنصر آخر أكثر كهرجائية منه.	زرنيخيد، أرسنيد <i>arséniure</i> زرنيخي، أرسنيدي <i>arsénieux</i> صفة لما له صلة بالزرنيخ أو لما يحتويه، تطلق على المركبات التي يكون فيها ثلاثة التكافؤ.
<b>340 arsenious</b> <i>arsénieux</i> مركب ذو رائحة مثل رائحة الثوم، يحضر بتفاعل	زرنيخت، أرسنيت <i>arsenite</i> <i>arsénite</i> - الأيون السالب $\text{AsO}_3^{3-}$ . - ملح أو إستر حمض الزرنيخي.
<b>342 arsine</b> <i>arsine</i> مركب غازي صيغته $\text{AsH}_3$ ، عديم اللون شديد السمية، ذو رائحة مثل رائحة الثوم، يحضر بتفاعل زرنيخيد الزنك مع حمض.	أرسين <i>arsine</i> - يطلق لفظ الجمع لهذا المصطلح، وهو أرسينات، على مركبات عضوية شديدة السمية مشتقة من الأرسين وتشابه الأمينات والفسفينات.
<b>343 artefact, artifact</b> <i>artefact</i> من صنع الإنسان.	صنعي <i>artefact</i> من صنع الإنسان.
<b>344 artificial</b> <i>artificiel</i> متعلق = ali + وسيلة	صنعي <i>artificial</i> <i>artificiel</i> Lat. artificialis (artificum = ali + وسيلة)

	ما يصنعه الإنسان مقلّداً فيه إنتاجاً طبيعياً.	
345 aryl	أريل <i>aryle</i>	والليغنين. تنصهر بالحرارة وتنحل في الغازولين ولا تنحل في الماء. تستعمل في رصف الطرق وصناعة الورانيش وسواها.
	جذر أromaticي أحادي التكافؤ مثل الفنيل، مشتق من أريين بنزع ذرة هيدروجين من حلقة العطرية.	
346 arylation	أريللة <i>arylation</i>	رشف: للسوائل، سُقُطٌ: للغازات <i>aspiration</i> Lat. aspiratio (v. aspirare) أخذ عينة أو مادة عن طريق المص.
	تحويل إلى أريل. انظر aryl.	سفاطة <i>aspirator</i> <i>aspireur</i>
347 asbestos	أميان، أسبست <i>amiante</i>	جهاز يعتمد التفريغ لسحب غازات أو مواد حبيبة.
	واحد من عدة أنواع متباينة من معدن واحد مثل التريمولييت والكريزوتيل. ذو بنية ليفية، خامل كيميائياً لا ينقل الحرارة والكهرباء، وهو على أهميته الصناعية، تخضع استعمالاته لرقابة صارمة لأن التعرض لغباره قد يلحق الأذى بجهاز التنفس.	أسيبرين <i>aspirine</i> اسم تجاري لحمض أسيتيل الساليسيلييك (حمض أسيتيل الصفصاف)، صيغته $\text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ، وهو مادة بلورية بيضاء قليلة الذوبان في الماء، تستعمل خافضاً للحرارة ومسكناً للألم.
348 ash	رماد <i>cendre</i>	مقاييس البقايا الصلبة من أكسيد غير طيارة أو من أملاح فلزية، المختلفة عن احتراق مواد قابلة للاشتعال.
349 ashing	ترميم <i>incinération</i>	تعيين مقدارٍ أو فعالية مكوّنٍ، أو أكثر، في عينة غير ندية بمقارنتها مع شاهد نقى منه معلوم العيار.
	تحويل مادة قابلة للاحتراق إلى رماد. يستعمل هذا الإجراء غالباً في عمليات التحليل الكمي لقياس المحتوى الفلزى في بعض المواد الأولية.	تحمييع <i>assembly</i> <i>assemblé</i>
350 asphalt	أسفلت <i>asphalte</i>	طريقة إقامة وحدة متکاملة باستعمال أجزاء هي بذاتها متتجandas جاهزة.
	مادة هيدروكربونية حمرّية ذات لونبني إلى أسود. توجد حرّة في الطبيعة في بعض الأماكن وتستحصل كمادة متبقية من النفط وقطران الفحم الحجري	مثول <i>assimilable</i> <i>assimilable</i> مادة تقبل التمثيل. انظر assimilation.

<p><b>357 assimilation</b></p> <p><i>assimilation</i> Lat. <i>assimilatio</i> (v. <i>assimilare</i>)</p> <p>تحوّل المواد الغذائية إلى بروتوبلاسما، وهو المرحلة الأخيرة في عملية التغذية التي تجري بعد هضم الغذاء وامتصاصه.</p>	<p><b>362 assumption</b></p> <p><i>hypothèse, supposition</i> Lat. <i>assumptio</i> (v. <i>assumere</i> = يظن)</p> <p>اعتبار أمر ما صحيحاً، أو القول بصحته.</p>	<p>افتراض</p>
<p><b>358 associated</b></p> <p><i>associé</i></p> <p>متهاسك برباط ضعيف، مثل قまさك البروتونات والنترونات بالإلكترونات المحيطة بها وتشكل الذرات.</p>	<p>مترابط</p> <p><i>association</i></p> <p>انظر <i>association</i></p>	<p>أستانات</p>
<p><b>359 association</b></p> <p><i>association</i> Lat. <i>associatio</i> (v. <i>associare</i> = يربط)</p> <p>تجمّع يهدف إلى تكوين عقدات بارتباط واب، مثل نشوء بلمرات سائلة أو صلبة بروابط هيدروجينية في الماء أو في الأمونيا.</p>	<p>ترابط</p>	<p>ربو</p>
<p><b>360 associative</b></p> <p><i>associante</i></p> <p>ما يتتصف بالترابط أو يتميز به. انظر <i>association</i></p>	<p>ترابطي</p>	<p>لامتناظر</p>
<p><b>361 assortment</b></p> <p><i>assortement</i></p> <p>مجموعـة مختارة تحـوي تنوعاً من أصنافـ، تلائـ حاجـاتـ ومتطلـباتـ وأهدـافـ مختـلفـةـ.</p>	<p>تشكـيلةـ</p>	<p>364 asthma</p> <p><i>asthme</i></p> <p>مرض صدري يسببه عامل محسّس أو إثارة كيميائية أو إجهاد عاطفي، يترافق بصعوبة في التنفس والسعال والأزيز.</p>
		<p>365 asymmetric</p> <p><i>asymétrique</i></p> <p>صفة لمركبات يحوي جزيئها جمـوعـاتـ غيرـ مـتنـاظـرةـ كـمـاـ فيـ جـزـيـءـ ثـنـائـيـ كلـورـ الإـتـيلـينـ <math>\text{CH}_2=\text{CCl}_2</math>ـ،ـ أوـ فيـ جـلـةـ بلورـيةـ ليسـ فيهاـ للـتنـاظـرـ مرـكـزـ أوـ محـورـ أوـ مـسـتوـىـ.</p>
		<p>ذرة كربون لا متناظرة</p> <p><i>atome de carbone asymétrique</i></p> <p>ذرة كربون مرتبطة بأربع ذرات أو مجموعـاتـ غيرـ مـتنـاظـرةـ كـلـهاـ فيـيـاـ بـيـنـهـاـ؛ـ يـمـكـنـ لـلـمـرـكـبـاتـ التـيـ تـحـويـ مـثـلـ هـذـهـ الذـرـةـ أـنـ تـوـجـدـ فـيـ شـكـلـينـ فـعـالـينـ ضـوـئـيـاـ،ـ أحـدـهـاـ يـمـيـنيـ التـدوـيرـ وـالـثـانـيـ يـسـارـيـهـ.</p>



<p><b>367 asymmetry</b></p> <p><i>asymétrie</i></p> <p>عدم تناظر في الترتيب الفراغي للذرات أو لمجموعات في جزيء ما، قد يتأتى في الجزيء عن وجود ذرة غير متناهية فيه مما يؤدي إلى نشوء متصاوغين ضوئيين متباينين (يكون أحدهما صورة الآخر في المرآة لذلك فهو لا ينطبق عليه كما في التعريف السابق). كما يؤدي وجود (n) ذرة كربون غير متناهية في الجزيء إلى تشكل <math>n^2</math> من المتصاوغات بعضها تناهيلي وبعضها لا تناهيلي. انظر <i>enantiomer</i> و <i>diastereoisomer</i>.</p>	<p><b>372 atom</b></p> <p>لاتناظر</p> <p><i>atome</i></p> <p>Lat. atomus, Gr. atomos (a- = لا + tomos = جزء)</p> <p>أصغر جزء من عنصر يشارك في تفاعل كيميائي، ويكون من نواة مركزية تحمل شحنة كهربائية موجبة، تضم بروتونات ونترونات وتحيط بها إلكترونات تحمل شحنة كهربائية سالبة تساوي شحنة النواة بالقيمة المطلقة وتنتظم في مستويات طاقية متباعدة تعرف بالطبقات. تمثل ذرات العنصر الواحد فيما بينها، وتتبادر ذرات العناصر المختلفة.</p>
<p><b>368 atactic</b></p> <p><i>atactique</i></p> <p>Gr. ataktos (a- = لا + taktos = مرتب)</p> <p>نقص في الانظام أو في الترتيب.</p>	<p><b>373 atomic energy</b></p> <p>لاترتبي</p> <p><i>énergie atomique</i></p> <p>الطاقة المحرّرة إثر تحولات تصيب نوى ذرية، مثل انشطار نوى ثقيلة، أو اندماج نوى خفيفة لإنشاء نوى أثقل منها، تترافق مع خسارة في الكتلة.</p>
<p><b>369 athermic</b></p> <p><i>athérmique</i></p> <p>صفة بحملة مستقلة عن درجة الحرارة أي عن التأثيرات الحرارية.</p>	<p><b>374 atomic mass</b></p> <p>لحراري</p> <p><i>masse atomique</i></p> <p>كتلة ذرة عنصر منسوبة إلى جزء اثنين عشر (1/12) من كتلة ذرة النظير 12 لعنصر الكربون، وترتبط بعدد البروتونات والنيترونات التي في نواة ذرة العنصر المعنى، لذلك تأخذ قيمًا كسرية إذا كان للعنصر أكثر من نظير. يدل عليها أحياناً بالوزن الذري، وهو خطأ شائع.</p>
<p><b>370 atmosphere</b></p> <p><i>atmosphère</i></p> <p>Lat. atmosphaera (Gr. atm- + L: sphaera)</p> <p>- غلاف جوي: الغلاف الغازي المحاط بالكرة الأرضية، أو بأي كوكب أو نجم.</p> <p>- جو: واحدة الضغط الجوي، مختصرها atm، وتساوي ضغط عمود من الزئبق ارتفاعه 760 ملم في درجة الصفر (س°)، أو ما يعادل <math>10^5 \times 1.01</math> باسكال.</p>	<p><b>375 atomic number</b></p> <p>غلاف جوي، جو</p> <p><i>nombre atomique</i></p> <p>عدد البروتونات في نواة ذرة عنصر ويساوي شحتها الموجبة، يرمز له بـ Z، يسمى أيضًا proton number.</p>
<p><b>371 atmospheric</b></p> <p><i>atmosphérique</i></p> <p>ما له علاقة بالجو أو ما يدل عليه، مثل ضغط جوي وأحوال جوية.</p>	<p><b>376 atomic orbital</b></p> <p>جو</p> <p><i>orbital atomique</i></p> <p>المكانة، حول نواة ذرية، التي يكون احتمال وجود إلكترون أو أكثر فيها كبيراً. عدد هذه المداريات أربعه يرمز</p>

<p>لها بالأحرف s, p, d, f. وتنسخ على التوالي لأعداد من الإلكترونات يبلغ مقدارها الأعظمي 14, 10, 6, 2.</p>	<p>تحويل سائل أو صلب إلى قطرات صغيرة (رذاذ) تقع أقطارها بين 10-1000 ميكرومتر، مثل رذاذ الوقود أو رذاذ المساحيق الطبية.</p>
<p><b>377 atomic spectrum</b> <i>spectre atomique</i> طيف ذري</p> <p>طيف إشعاع كهرطيسي تصدره ذرة ما إثر انتقال إلكترونات فيها من مستويات طاقة مرتفعة إلى مستويات أدنى. يبدو الطيف على شكل خطوط ذات أطوال موجية مميزة للعنصر الذي يصدره.</p>	<p><b>382 atomizer</b> <i>atomiseur</i> مرذاذ</p> <p>جهاز لتحويل سائل إلى رذاذ.</p>
<p><b>378 atomic theory</b> <i>théorie atomique</i> النظرية الذرية</p> <p>- نظرية بُنيت على أن المادة، صلبةً كانت أو سائلةً أو غازيةً، تتكون من جسيمات عديدة جداً، صغيرة القد جداً، هذه الجسيمات هي الجزيئات التي تتشكل بدورها من تجمعات مختلفة من الذرات، وهي حدٌ تجزئة المادة.</p> <p>- واحدة من نظريات عدة حول بنية المادة، تقول إن الذرة تتشكل من نواة صغيرة ثقيلة نسبياً ذات شحنة كهربائية موجبة، تدور حولها إلكترونات تحمل شحنات كهربائية سالبة، منها ذرة تومسون، وذرة رذرфорد، وذرة بور، وذرة شروденغر.</p>	<p><b>383 attack</b> <i>attaque</i> هجوم</p> <p>العمل على تخريب شيء ما، مثل عمل الحموص في الفلزات.</p> <p><b>384 attenuate(v)</b> <i>atténuer</i> يوهن</p> <p>- يجعل الشيء رقيقاً أو رفيعاً أو ضئيلاً، أو يقلل من شدة أمر ما.</p> <p>- يخفف من شدة المرض أو من فوعة عامل مرض.</p>
<p><b>379 atomic weight</b> <i>poids atomique</i> وزن ذري</p> <p>.atomic mass</p> <p>انظر .atomicity</p>	<p><b>385 attenuated</b> <i>atténué</i> موهّن</p> <p><b>386 atténuation</b> <i>atténuation</i> توهين</p> <p>(يضعف = Lat. attenuatus (v. attenuare = .attenuate). انظر</p>
<p><b>380 atomicity</b> <i>atomicité</i> عدد الذرات في جزيء مركب، مثل ذرية الميتان CH<sub>4</sub>، وتساوي 5.</p>	<p><b>387 attraction</b> <i>attraction</i> تجاذب</p> <p>(يجذب = Lat. attractio (v. attrahere = .attract). قوة تعلم على تقرير جسمين، أحدهما من الآخر.</p>
<p><b>381 atomization</b> <i>atomisation</i></p>	<p><b>388 attractive</b> <i>attractif</i> جاذب</p>

			ضدُّ ذاتي
			أحد الأضداد التي تعمل ضد أنسجة الجسم السووية التي أنتجتها.
396	<b>autoantibody</b> <i>autoanticorps</i>		
389	<b>atypical</b> <i>atypique</i>	لامنوجي، لامنطي	مغایر للنمط أو للنموذج المعتمد، غير نظامي وغير طبيعي.
390	<b>Aufbau principle</b> <i>principe d'Aufbau</i>	مبدأ أوفباو	مبدأ يحدد الترتيب الذي تشغله الإلكترونات المداريات الذرية والجزئية بدءاً من مستوى الطاقة الأدنى فما فوق.
391	<b>augmentation</b> <i>augmentation</i> Lat. <i>augmentatio</i> (v. <i>augmentare</i> ) = (يزداد)	ازدياد	جعل شيء أكبر، بمقداره أو بأبعاده أو في شدته.
392	<b>auric</b> <i>aurique</i>	ذهب III	- صفة تطلق على مركبات الذهب الثلاثي التكافؤ، مثل أكسيد الذهب $\text{Au}_2\text{O}_3$ . - ماله علاقة بالذهب أو يحتويه أو يدل عليه.
393	<b>aurous</b> <i>aureux</i>	ذهب I	- صفة تطلق على مركبات الذهب الأحادي التكافؤ. - ماله علاقة بالذهب أو يحتويه أو يدل عليه.
394	<b>aurum</b> <i>or</i>	ذهب	اسم الذهب باللغة اللاتينية. انظر gold.
395	<b>auto</b> <i>auto</i>	ذاتي	ما يحدث من تلقاء ذاته دون تدخل مؤثر خارجي.
397	<b>autocatalysis</b> <i>autocatalyse</i>	تحفيز ذاتي	تحفيز تفاعل بواسطة أحد نواتجه، مثل تحفيز التفاعل بين $\text{KMnO}_4$ وحمض الأوكزاليك بالأيون $\text{Mn}^{2+}$ ، أو مثل تنشيط إنزيم لطبيعته. انظر precursor.
398	<b>autoclave</b> <i>autoclave</i>	موصلة	 وعاء كتيم للهواء، يُملأ ببخار الماء المضغوط أو يحاط بحجرة بخارية أخرى، يستعمل للتعقيم ولأغراض تتطلب درجات حرارة أعلى من الدرجة 100° س دون غليان مائها.
399	<b>autoimmunization</b> <i>autoimmunisation</i>	تنبيع ذاتي	تحريض، تحقيقاً لاستجابة مناعية لبعض مكونات عضوية ما، على إنتاج أضداد ذاتية تعمل على تخريب نسج هذه العضوية، وقد تكون سبب عدد من الأمراض الشديدة التي قد تبدو ظاهراً أنها غير قابلة للعلاج.
400	<b>autolysis</b> <i>autolyse</i>	تحلل ذاتي	آلية تحطّم ذاتي تحدث في الجمل الحية بعد وفاتها بإنزيمات تتحرر من الليزوسوم.
401	<b>automatic</b> <i>automatique</i> Gr. <i>automatos</i>	آلي	

<p>- ما يؤدي تلقائياً وظيفةً في لحظة أو في درجة محددة سلعاً من إجراء ما.</p>	<p>من قبل الحيوان أو النبات، مثل الأزوت المتأخر أو الماء المتأخر.</p>
<p>- عمل لا إرادى تنعدم فيه الرغبة أو الإرادة ويغدو فعلًا منعكساً.</p>	<p>كلور متاح <i>chloré available</i></p>
<p><b>402 autoxidation</b> <i>autoxydation</i></p> <p>أكسدة ذاتية</p> <p>أكسدة تُجرى بالتماس المباشر مع الهواء في درجات الحرارة الاعتيادية، وتعد مسؤولة عن زنخ الشحوم، بسبب تأكسدها الذاتي عند تعرضها للهواء.</p>	<p>مقدار الكلور الحر الذي ينتج من مادة ما (مثل مسحوق قصر) عند معاملتها بحمض بوجود كلوريド فلزي مثل NaCl.</p>
<p><b>403 auxiliary</b> <i>auxiliaire</i> Lat. auxiliarius</p> <p>مساعد</p> <p>ما يؤدي بتدخله إلى تقديم العون إلى جملة من خلال زيادة طاقتها أو رفع إمكاناتها.</p>	<p>انهيار، انهيار <i>avalanche</i></p> <p>تقديم مقدير كبيرة من شيءٍ في وقت توافره، مثل انهيار طلبات التشغيل، أو انهيار كتل جليدية.</p>
<p><b>404 auxin</b> <i>auxine</i></p> <p>أوكسين</p> <p>هرمون نباتي يعزز النمو النباتي على امتداد محور طولاني عندما يطبق على براعم خالية من المواد الطبيعية المعززة للنمو.</p>	<p>وسط حسابي <i>moyen arithmétique</i></p> <p>تمثيل تقديرى للوسط الحسابى لشيءٍ، ويساوى مجموع قيمه مقسوماً على عددها.</p>
<p><b>405 auxochrome</b> <i>auxochrome</i></p> <p>صباغ، أو كسوكروم</p> <p>مجموعة استبدال مثل -NH<sub>2</sub>- و-OH- تعزز قابلية مولد اللون على إنتاج الصباغ.</p>	<p>عدد أفو كادرو <i>nombre d'Avogadro</i></p> <p>عدد الذرات أو الجزيئات في مول منها، وتبلغ قيمة <math>6.023 \times 10^{23}</math>، وهو ما يمثل عدد ذرات الأكسجين في 16 غ منه، أو عدد جزيئاته في 32 غ منه.</p>
<p><b>406 availability</b> <i>disponibilité</i></p> <p>توفر، متابحة</p> <p>صفة أو حالة كون أمر أو شيءٍ ما متابحاً. انظر available.</p>	<p>قانون آفوجادرو <i>loi d'Avogadro</i></p> <p>قانون ينص على أن الحجوم المتساوية من غازات مختلفة، مأخوذة في الشروط ذاتها من ضغط ودرجة حرارة، تحوي أعداداً متساوية من الجزيئات. يعرف أيضاً بفرضية آفوجادرو Avogadro hypothesis.</p>
<p><b>407 available</b> <i>disponible</i></p> <p>متاح</p> <p>ما هو متوفّر ويمكن الوصول إليه، مثل ما يوجد في التربة على شكل فيزيائي أو كيميائي ويمكن استعماله</p>	<p>حجم آفوجادرو <i>volume d'Avogadro</i></p>

الحجم الذي يشغله مول غازي مأخوذ في الدرجة صفر سلزيوس وتحت ضغط جو واحد، ويبلغ 22.4 ل.

414 axial

محوري

*axial*ما يرتبط بالمحور أو يدل عليه. انظر *.axis*.

415 axis

محور

*axe*Gr. *axon* = محور

- أي من المستقيمات المرجعية في جملة إحداثيات.
- مستقيم يدور حوله جسم ما.

416 axis of abscissa

محور الفواصل

*axe d'abscisses*

المستقيم الموجّه الذي تحدد عليه فواصل النقاط في جملة إحداثيات كارتيزية.

417 axis of symmetry

محور تنازلي

*axe de symétrie*

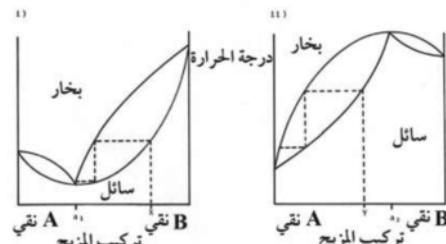
محور تنازلي جسم هو المحور الذي تكون مقاطع الجسم بمستويات تحويه متنازولة بالنسبة إليه.

418 azeotrope

أزيوتروب

*azeotrope*

هو مزيج من سائلين أو أكثر لا يتبدل تركيبه عند تقطيره إذ يكون لبخاره التركيب ذاته الذي لطوره السائل، ومن هنا جاء اسمه المشتق من اليونانية ومعناه لا يتغير بالغليان؛ يرجع تكون الأزيوتروب إلى تباعد سلوك المزيج تباعداً موجباً أو سالباً عن قانون راؤول في الضغوط الجزئية، ويكون له من ثم درجة غليان هي أدنى أو أعلى من درجتي غليان مكوناته النقية.

يعرف أيضاً بـ *azeotropic mixture*

419 azeotropic

*azeotropique*

آزيوتروبي

صفة ملائمة علاقتها بالأزيوتروب.

420 azeotropic distillation

*distillation azéotropique*

تقطير آزيوتروبي

تقطير مزيج سائل بوجود مركب يشكل آزيوتروبياً مع واحد من مكونات المزيج، بحيث يسرع عملية فصل هذه المكونات؛ مثاله نزع الماء من الإيتانول بتركيز 96% للحصول على إيتانول مطلق بتركيز 100% باستعمال البنزين.

421 azide

*azyde*

أزيد

مركب يحوي المجموعة  $N_3^-$  مرتبطة بعنصر أو بجزء.

422 azido-

*azido-*

أزيدو: سابقة

سابقة تدل على ما يحوي المجموعة الأحادية التكافؤ  $N_3^-$  المشتقة من حمض الهيدرازويك.

423 azimuth

*azimut*

سمت

(السموت: ج سمت وهو الطريق والاتجاه) as- + sumut: عربي

البعد الزاوي الأفقي عن محور ثابت باتجاه الشمال - الجنوب الجغرافي.

424 **العدد الكمومي السمتبي azimuthal quantum number**

*nombre quantique azimuthale*

عدد كمومي (كواتي) خاص بالاندفاع الزاوي

لإلكترون ذري في أي من حالاته المستقرة الممكنة التي

توافق كل واحدة منها مع قيمة لهذا العدد.

425 **آزو azo**

*azo*

ما يدل على الجذر  $-N=N-$  المرتبط من كل واحد من

طرفيه بذرة كربون في جذر عضوي أحادي التكافؤ

مكوناً مركبات صلبة بألوان مختلفة.

426 **azo compound**

*composé azoïque*

أحد من مجموعة تضم عدداً كبيراً من الأصبغة تميز

آزو

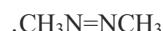
مركب آزو

بوجود مجموعة آزو في بنيتها، مرتبطة بنواتين عطريتين،  
تنص الضوء في المنطقة الرئية من الطيف وتتميز  
بتتنوعها وبتعدد طرق تطبيقها ولتلويين عدد كبير من  
المواد مثل النسيج والجلد والبلاستيك وسوهاها.

427 **azo-,az-**

*azo-,az-*

سابقة تدل على مجموعة ثنائية التكافؤ  $-N=N-$  مكونة  
من ذري آزوت مرتبطتين فيها بينهما برابطة مزدوجة،  
وعلى نحو يتيح لكل منها الارتباط بذرة كربون في  
جذر عضوي أحادي التكافؤ. مثالها: آزو الميتان



\* \* \*

# - B -

<b>1</b>	<b>backflow</b> <i>reflux</i>	تدفق راجع التدفق العائد نحو النقطة التي انطلق منها.	<b>6</b>	<b>backward</b> <i>inverse</i>	تراجمُ تحركُ في الاتجاه المعاكس لاتجاه الورود.
<b>2</b>	<b>back reaction</b> <i>réaction inverse</i>	تفاعلٌ عكسيٌ (راجع) الشطر العكسي من تفاعل كيميائي عكوس، أي المتجه من يمينه إلى يساره.	<b>7</b>	<b>bacteria</b> <i>bactéries</i>	جراثيم عضويات دقيقة بدائية النواة ذات جدار خلوي وتكاثر بالانقسام المنصف؛ منها ما هو هوائي وما هو لا هوائي، مرض أو غير مرض، متحرك أو ساكن.
<b>3</b>	<b>back titration</b> <i>titrage inverse</i>	معايير عكسية (راجعة) معايير يرجع فيها إلى نقطة النهاية بعد تجاوزها.	<b>8</b>	<b>bactericide</b> <i>bactéricide</i>	مبيد الجراثيم عامل يقضي على الجراثيم.
<b>4</b>	<b>background</b> <i>arrière-plan, fond</i>	خلفية المشاهد الخلفي أو الدلالات الفيزيائية، من أشعة واهتزازات، التي تقع وراء ما ينطلع إليه أو يهتم به، وقد يكون بذاته محور هذا الاهتمام.	<b>9</b>	<b>bacteriophage</b> <i>bactériophage</i>	عائمة الجراثيم أي من الفيروسات وسوها التي تحربُ الخلايا الجرثومية، ولكل منها مجال ضيق من العوائل. تسمى أيضاً phage.
<b>5</b>	<b>backscattering</b> <i>dispersion en retour</i>	بعثر مرتد انحراف الإلكترونات أو الجسيمات عن مسارها، نتيجة انعكاسها على نوى ذرات المادة التي ترد عليها، وفي اتجاه يعاكس تقريباً اتجاه ورودها. يسمى أيضاً .backward scattering و back radiation	<b>10</b>	<b>bacterium</b> <i>bactérie</i> Gr. backterion	جرثوم انظر bacteria.
			<b>11</b>	<b>bake (v)</b> <i>cuire</i> Gr. phogein=	يشوي، يخبز يجفف أو يقسّي بالتعرض للحرارة.
			<b>12</b>	<b>bakelite</b> <i>bakélite</i>	بكليت

اسم تجاري يطلق على الراتينات واللدائن الاصطناعية التي تصمد بالحرارة، وتمتع بمقاومة كهربائية وكيميائية عالية، تستعمل في صناعة سلع متنوعة.

13 **baking powder** مسحوق الخبز، ذرور الخبز  
*poudre de cuisson*

مادة تستعمل بديلاً عن الخميرة وتكون من ثائي كربونات الصوديوم ومن مادة حمضية مثل حمض الطرطيك مع نشا ودقيق، تطلق غاز ثائي أكسيد الكربون عند إضافة الماء إليها نتيجة تفاعل ثائي الكربونات مع المادة الحمضية.

14 **balance** ميزان، موازنة  
*balance*  
Lat. bilanx: bi+-lanc (ذو كفين)  
ميزان: جهاز يستعمل لتحديد أوزان الأجسام.  
موازنة: ضبط معاذلة كيميائية بحيث تخضع المواد المتفاعلة ونواتج التفاعل لقوانين انحفاظ الكتلة والشحنة.

15 **balanced equation** معادلة متوازنة  
*équation équilibrée*  
معادلة كيميائية تتساوى أعداد ذراتها وشحنتها بين طرفيها.

16 **ball-mill** مطحنة بالكرات  
*broyeur à boules*  
آلية تستعمل لسحق المواد الصلبة، تتألف من وعاء أسطواني أجوف على شكل برميل توضع فيه المادة المراد سحقها مع كرات فولاذية ثقيلة، وتُطحن بالتلقيب.

17 **Balmer's series** سلسلة بالمر  
*série de Balmer*  
سلسلة من الخطوط توجد في طيف إشعاع تصدره

ذرات هيdroجين محضة، توافق سقوط الإلكترونات الذرية على مستوى الطاقة الثاني ( $n=2$ ) من مستويات أعلى منه ( $n>2$ ) مصدرة طاقة على شكل إشعاع. يعبر عن أطوال موجات الإشعاع الصادرة في هذه السلسلة بالعلاقة:

$$\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{2^2} - \frac{1}{n^2} \right)$$

حيث  $n$  عدد صحيح موجب أكبر من 2، و  $R$  ثابتة ريدبرغ.

18 **balsam** بلسم  
*baume*  
Lat. balsamum

مادة عطرية تفرزها شجرة البلسم، وهي مزيج من راتينات وزيوت عطرية وحمضي السيناميك والبتروليك.

19 **banana oil** زيت الموز  
*huile de banana*  
اللُّكُّ حيوى أسيتات الأميل، وهو غالباً محلول النترو سيلولوز في هذه الأسيتات. عديم اللون يغلي في الدرجة 142° س ذواب في الإيترو والغول، قليل الذوبان في الماء، له رائحة الموز، يستعمل في صناعة المواد المنكهة والعطور. يسمى أيضاً isoamyl acetate

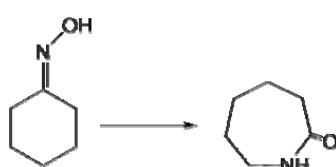
20 **band** شريط، عصابة  
*bande*  
شريط: مساحة متراوحة أو مقطع ذو حدود متوازية أو شبه متوازية يحدد سطحاً.  
عصابة: مجال من القيم المتقاربة في عددها أو نوعها أو درجتها.

21 **band spectrum** طيف شريطي  
*spectre en bandes*

		<p>طيفٌ ضوئيٌّ مؤلف من مجموعات من الخطوط المتقاربة، قد يكون طيفَ إصدار أو طيفَ امتصاص، وهو ميّز للغازات الجزيئية والمركبات الكيميائية التي تشكّله.</p>	
22	<b>bar</b>	قضيب، بار <i>barre, bar</i>	<p>قضيب: قطعة طويلة من حديد أو خشب أو سواماً، أبعاد مقطعها العرضاني منتظمة.</p> <p>بار: واحدة الضغط الجوي في الجملة السعوية، وتساوي <math>10^6</math> دينه/سم<sup>2</sup> أو <math>10^5</math> نيوتن/م<sup>2</sup> أو <math>10^5</math> باسكال.</p>
23	<b>barbital</b>	بربيتال <i>barbital</i>	<p>مُركب على شكل ايبر بلوريّة بيضاء، صيغته <math>C_8H_{12}N_2O_3</math>، ذو طعمٍ خفيق المراة، ينصلّر بين الدرجتين <math>188^\circ</math> و <math>192^\circ</math> س؛ يستعمل ملحه الصوديومي الذواب (بربيتال الصوديوم) مسكنًا ومنومًا لأمد قصير، يسمى أيضًا diethyl barbituric acid.</p>
24	<b>barbiturate</b>	باربيتورات <i>barbituriques</i>	<p>- ملح أو إستر حمض الباربيتوريك.</p> <p>- أي من مجموعة كبيرة من حمض بلوريّة مرّة المذاق مشتقة من حمض الباربيتوريك، مثل الباربيتال والفينوباربيتال أو أملاحمها، وتستعمل في صناعة المستحضرات الصيدلانية، مسكنًا أو منومًا أو مهدئًا للجهاز العصبي المركزي.</p>
25	<b>barbituric acid</b>	حمض الباربيتوريك <i>acide barbiturique</i>	<p>مُركب سلفات الباريوم، صيغته <math>BaSO_4</math> ذو شكل حمض ثنائي القاعدة، صيغته <math>CH_2(CONH)_2CO</math> عديم اللون، قليل الذوبان في الماء، ينصهر في الدرجة <math>245^\circ</math> س، يحضر من حمض malonyl urea. يسمى أيضًا malonyl urea.</p>
26	<b>barium</b>	باريوم <i>baryum</i>	<p>عنصر من مجموعة فلزات الأترية القلوية رمزه Ba، عدده الذري 56 وكتلته الذريّة النسبية 137.34. وتبلغ كثافته 3.5 ينصلّر في الدرجة <math>714^\circ</math> س ويغلي في الدرجة <math>1537^\circ</math> س. وهو ثنائي التكافؤ، يقع في الفصيلة IIa من الجدول الدوري. يستعمل في صناعات الدهانات والزجاج، أملاحه سامة وأشهر مركباته الكربونات <math>BaCO_3</math> والسلفات <math>BaSO_4</math>.</p>
27	<b>barrier</b>	حاجز <i>barrière</i>	<p>شيءٌ يفصل أو يحدّد الانتقال من جهة إلى أخرى.</p>
28	<b>barrier separation</b>	فصل بال الحاجز <i>séparation par barrière</i>	<p>فصل مزيج غازيٍّ ثنائيٍّ بالانتشار الانتقائي لأحد مكوّنيه عبر حاجز فاصل من معدن دقيق المسام أو من بلمر غير مسامي.</p>
29	<b>baryon</b>	باريون <i>baryon</i>	<p>جسيمٌ دون ذريٍّ أثقلٌ من البروتون يتألف من تجمّع ثلاثة كواركات، وهي فرميونات تخضع للتآثرات القوية.</p>
30	<b>barya</b>	باريت <i>baryte</i>	<p>مُركب سلفات الباريوم، صيغته <math>BaSO_4</math> ذو شكل حمض ثنائي القاعدة، صيغته <math>CH_2(CONH)_2CO</math> عديم اللون، قليل الذوبان في الماء، ينصلّر في الدرجة <math>245^\circ</math> س، يحضر من حمض malonyl urea. يسمى أيضًا malonyl urea.</p>

			مُركّب من ملح ومن قاعدة، مثل $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$ .
		حوْض	
36	<b>basin</b> <i>bassin</i>		
		وعاء للملاء	Lat. <i>bacca</i> =
		وعاء مفتوح من أعلى، جوانبه قليلة الميل، يستعمل لاحتواء السوائل.	واعاء مفتوح من أعلى، جوانبه قليلة الميل، يستعمل لاحتواء السوائل.
31	<b>base</b> <i>base</i>	قاعدة، أساس	دفعة
		Lat. <i>basis</i> =	
		قاعدة	
		مادة كيميائية متّمة للحمض، تتفاعل معه لتكوين ملح مع ماء أو بدونه؛ قد تكون أيوناً سالباً مثل أيون الهيدروكسيل $\text{OH}^-$ ، وهو القاعدة الأقوى في محلول مائي، وقد تكون جزيئاً معتدلاً مثل الجزيء $\text{NH}_3$ . وهي، بتعريف برونشتاد، متقبل بروتوني من حمض يتخلّى عنه، وبتعريف لويس مادة قادرة على تقديم زوج إلكتروني غير متشارك للحمض، مشكلة معه رابطة تساندية.	
32	<b>basic</b> <i>basique</i>	قاعدي، أساسي	
		ما له خواص القاعدة أو ذو صلة بها.	
33	<b>basic dye</b> <i>colorant basique</i>	صبغ قاعدي	
		أيُّ من مجموعة أصباغ تسلك كفاعدة، لاحتواها مجموعة أمينية بألوانٍ تبدو ملائمة، تستعمل أملاحاً منحلّة في الماء لصباغة النسيج، أو قواعد حرّة لا تنحل في الماء مثل مكوّنات ملوّنات الأثمار وأصباغة الأذنية وسواها.	
34	<b>basic group</b> <i>groupe basique</i>	مجموعة قاعدية	حام
		مجموعة كيميائية تجعل الوسط الذي تتّأين فيه قاعدياً تزيد قيمة الأس الهيدروجيني $\text{pH}$ فيه عن سبعة.	
35	<b>basic salt</b> <i>sel basique</i>	ملح قاعدي	بطارّية
			- جهاز يضم عدّة خلايا موصولة على التسلسل أو على التوازي تتحول فيه الطاقة الكيميائية أو الشمسيّة أو الحراريّة أو النووية إلى طاقة كهربائيّة تيارها مستمر.
			- مجموعة من أعمدة التقطير أو سواها من تجهيزات متماثلة تعمل عمَّل وحدة واحدة.

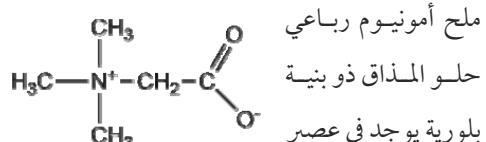
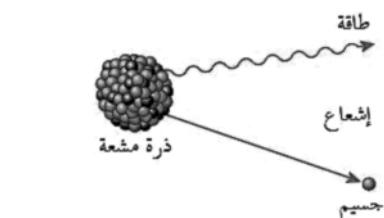
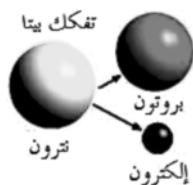
41	<b>Baumé scale</b> <i>échelle Baumé</i>	سلم بوميه سلم لمعابرة السوائل يمكن تحويل قراءات تدرجاته إلى ثالثة نوعية بالمعادلات التالية: للسوائل الأقل من الماء: الثالثة النوعية = $145 - \frac{1}{145} \times \text{ن}$ . للسوائل الأخف من الماء: الثالثة النوعية = $140 - \frac{1}{140} \times \text{ن}$ حيث ن القراءة على سلم بوميه وبدلاتها في الدرجة 60°س، رمزه Be وختصره Baumé.	46	<b>beam</b> <i>faisceau</i> Gr. phyma	حزمة، عائق عائق: - ما يحمل كفتيّ ميزان. - جائز معدني، هو غالباً على شكل حرف I، يستعمل في الهياكل المعدنية للأبنية.
42	<b>Baumé:gravity</b> <i>Baumé: gravité</i>	الكثافة: بوميه Baumé: gravité	47	<b>bean oil</b> <i>huile de soja</i>	زيت الصويا زيت ذو لون شاحب مصفى، جفوف، يذوب في بعض المذيبات العضوية لذلك يؤخذ بها من فول الصويا، يستعمل في الطعام وفي صناعات الدهانات والورانيش والصابون. يسمى أيضاً soya oil و chineese bean oil و soya bean oil.
43	<b>bauxite</b> <i>bauxite</i>	بوكسايت مزيج غير نقى من أكسيد وهيدروكسيدات الألومينيوم المائية الترابية، ذو لون أصفر يميل إلى الأبيض أو الرمادي أو البني، يحتوى على شوائب من السيليكا وأكسيد الحديد ومعادن صلصالية، وهو المصدر الرئيسي للألومينيوم.	48	<b>bearing</b> <i>support</i>	محمل جزء من آلة يساند جزءاً آخر فيها، يدور أو ينزلق أو يهتز فيه أو عليه.
44	<b>bead test</b> <i>essai à la perle</i>	اختبار الخرزة اخبار لتعرف الفلزات في معادنها، يُصهر فيه البورق (البوراكس) على خرزة شفافة بتخسيمه في شعلة أنبوب نفخ داخل حلقة صغيرة من سلك من البلاتين؛ تبدو المعادن، عند صهرها في هذه الخرزة، بألوان زجاجية مميزة، مما يُمكّن من تعرف هوية العناصر الموجودة فيها.	49	<b>beat</b> <i>battre</i>	يتحقق، يعجن يضرب أو يهز أو يُحرك بعنف.
45	<b>beaker</b> <i>bécher</i> Gr. bikos	بيكر، كأس وعاء أسطواني عميق رقيق الجدران لا قبضة له، ذو فم مفتوح وشفة بارزة لسكب ما فيه من سائل.	50	<b>Beckmann rearrangement</b> <i>réarrangement de Beckmann</i>	إعادة ترتيب بكمان إعادة ترتيب بين جزيئي لتحويل الكيتوكسيات إلى أميدات باستعمال $\text{PCl}_5$ أو حمض.



51	<b>Beckmann thermometer</b> <i>thermomètre de Beckman</i>	ميزان حرارة بكمان McGraw-Hill	حزام ceinture
	مقاييس درجة حرارة زئبقي شديد الحساسية، ذو مجال ضيق ومحدود يمكن ضبطه في حدود أيّ قيم مراده، يستعمل لقياس الفروقات الضئيلة في درجات الحرارة عند تعين الأوزان الجزئية لمواد منحلة في الماء بقياس ارتفاع درجات غليان المحاليل المشكّلة أو انخفاض درجات تجمّدها.	شريط مرن متين، يستعمل لوصل البكرات أو لنقل الحركة أو المواد.	
52	<b>Becquerel</b> <i>Bécquerel</i>	بِكْرِلُ	سليم benin
	واحدة قياس النشاط الإشعاعي للمواد المشعة ومتّسّلة تفكّكًا واحدًا في الثانية. يرمز لها بـ Bq.	(يسبب) (حسن)-+ignus (يسكب)	
53	<b>bed</b> <i>lit, couche</i>	فراش	زيت السمسم، سيرنج huile de sésame
	طبقة مستوية منبسطة مثل طبقة حفاز صلب في مفاعل كيميائي، أو طبقة مادة مازّة يمر منها مائع ما.	زيت دهنی جفوف وقابل للاشتعال، ذو لون أصفر، يستخرج من حبوب السمسم وينحل في بعض المذيبات العضوية، يستعمل في الطعام، ويسمى أيضًا sesame oil، gingelly oil	
54	<b>Beer's law</b> <i>loi de Beer</i>	قانون بير	بنتونيت bentonite
	قانون فيزيائي ينص على أن امتصاص الضوء في محاليل من مادة مذابة واحدة في مذيب معينه، هو تابع أسي لتركيز هذه المحاليل شريطة ثبات المتغيرات الأخرى.	توضّعات غضارية مختلفة ذات منشأ بركاني، مكونها الرئيسي معدن المونتموريولونيت تميّز بقابليتها للانتفاخ في الماء والنقع والتنشيط بالحمض. تستعمل مواد مالئة، في حفر آبار النفط، وملدنات، في صناعات الدهانات والصابون، وعوامل تعليق في الصناعات الصيدلانية.	
55	<b>behaviour</b> <i>comportement</i>	سلوك	بنزالدهيد، ألدهيد بنزيني benzaldehyde
	الطريقة التي تستجيب بها عضوية ما لظرف أو لفعل أو لتحريض.	الألدهيد عطري صيغته $C_6H_5CHO$ ، وهو سائل عديم اللون له رائحة اللوز المر، يغلي في الدرجة 170°س يحضر من التولويين ويستعمل للتكتيكيه وفي صناعة العطورات ومركبًا وسطيًّا في عمليات اصطناع كيميائية.	
56	<b>bellows</b> <i>soufflerie</i>	كير	بنزاميد، أميد بنزيني benzamide
	آلية تمدد وتقلّص بالتناوب لخُذب الهواء إلى داخلها عبر صمام أو فتحة، ثم دفعه إلى خارجها من خلال أنبوب.	benzamide	

	$C_6H_5CONH_2$	مركب بلوري عديم اللون صيغته ذواب في بعض محلّات العصوية وقليل الذوبان في الماء. ينصلّر بين الدرجتين $132.5^\circ$ و $133.5^\circ$ س يحضر بتفاعل الأمونيا مع كلوريد البنزوويل، ويعدّ أميد حمض البنزوويل، يستعمل في عمليات الاصطناع الكيميائي.	من هيدروكربونات أليفاتية، ويستعمل مذبياً ووقوداً لحرّكات السيارات.
66	<b>benzoic acid</b> <i>acid benzoïque</i>	حمض كربوكسيلي عطري صيغته $C_6H_5COOH$ ، يوجد في البنزوين وفي راتينات أخرى، ويحضر بأكسدة التولوين، ينصلّر في الدرجة $122^\circ$ س ويغلي في الدرجة $250^\circ$ س، تستعمل مشتقاته في الصناعات الغذائية والصيدلانية مادّة حافظة.	حمض البنزوويل
63	<b>benzene</b> <i>benzène</i>	بنزين هيدروكربون عطري صيغته $C_6H_6$ ، وهو سائل عديم اللون سريع الالتهاب، يغلي في الدرجة $80.1^\circ$ س ويتجدد في الدرجة $5.4^\circ$ س. يستعمل مذبياً في الصناعات العضوية، ويحضر من بعض المنتجات البترولية بنزع هيدروجينها تحفّيزياً. يسمى أيضًا .benzol	بنزول (بنزين) <i>benzole</i> انظر benzene
67	<b>benzol (benzene)</b> <i>benzole</i>	بنزول	بنزول (بنزين) <i>benzole</i> انظر benzene
68	<b>benzoyl</b> <i>benzoyle</i>	جذر أحادي صيغته $C_6H_5CO-$ يشتق من حمض البنزوويل ويوجد في مشتقاته مثل كلوريد البنزوويل.	بنزويل
69	<b>benzyl</b> <i>benzyle</i>	بنزيل جذر أحادي صيغته $C_6H_5CH_2-$ يشتق من التولوين بنزع ذرة هيدروجين من سلسلته الجانبيّة، ويوجد في غُول البنزيل $C_6H_5CH_2OH$ .	بنزيل
70	<b>berkelium</b> <i>berkelium</i>	بركيليوم عنصر صناعي مُشعٌ من مجموعة الأكتينيدات (ما بعد اليورانيوم) رمزه Bk، عدده الذري 97 والكتلة الذرية النسبية لأطول نظائره عمرًا 247. ينصلّر في الدرجة $986^\circ$ س. يُحصل عليه بقذف الأمريسيوم بنوى الهيليوم.	بركيليوم
65	<b>benzine</b> <i>benzene</i>	غازولين قطارة نفطية عديمة اللون طيارة، سامة وقابلة للاشتعال، تقع درجة غليانه بين $35^\circ$ س و $80^\circ$ س، ينشأ من مزيج	

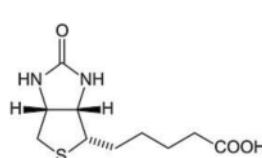
71	<b>beryllium</b> <i>béryllium</i>	بريليوم Gr. beryllion=beryllos (حجر كريم أخضر)	75	<b>beta decay</b> <i>dégradation beta</i>	التفكك بيتا تفكك إشعاعي تصدر فيه إلكترونات نتيجة تحول نترون إلى بروتون في النواة، يزداد بتبيّنه العدد الذري للنواة المتشكلة بمقدار الواحد، في حين تبقى الكتلة الذرية النسبية للنواة الأم دون تغيير. وقد تصدر عن بعض النوى بوزيitرونات (إلكترونات موجبة) فینخفض العدد الذري للنواة الناتجة بمقدار الواحد.
72	<b>Bessmer process</b> <i>procédé de Bessmer</i>	طريقة بسمير طريقة لتحويل الحديد الراهن المصهور إلى فولاذ بأكسدة الشوائب التي فيه، من C و Si و P، بسفعه بتiar هوائي شديد.	76	<b>beta particle</b> <i>particule beta</i> Gr. Beta	الجسيم بيتا إلكترون أو بوزيitرون تصدره نواة ذرية أثناء تفككها البيتاوي.
73	<b>beta</b> <i>béta</i> Gr. beta	بيتا حرف يدل على واحدة من مادتين كيميائيتين (أو أكثر) وثيقتي الصلة الواحدة بالأخرى، مثل تحديد شكل خاص في التبدلات التأصلية، مثل الحديد $\beta$ ، أو تحديد الوضعية الثانية في ترتيبة جزيء عضوي بدءاً من مجموعة خاصة أو من ذرة ما فيه، مثل $\beta$ ناقفول.	77	<b>beta radiation</b> <i>rayonnement beta</i>	الإشعاع بيتا صدور إلكترونات أو بوزيitرونات نتيجة تفكك النوى. يسمى أيضاً beta rays.
74	<b>beta carotene, beta carotene</b> <i>béta carotene</i>	بيتا كاروتين صبغ هيدروكربوني كاروتيني صيغته $C_{40}H_{56}$ ، يوجد في الخضر الداكنة الخضراء والصفراء وفي الثمار مواكباً دوماً لضروب اليخصوصور، ينقلب إنزيمياً إلى الفيتامين A في كبد العديد من الحيوانات.	78	<b>betaine</b> <i>bétaine</i>	بيتاين ملح أمونيوم رباعي حلول المذاق ذو بنية بلورية يوجد في عصير



			حوض صفراوية
			acides biliaires
84	<b>bile acids</b>  acides biliaires		أي من الحموض الستيرويدية التي ينتجها الكبد، مثل حمض الكوليك وحمض التوروكوليك وحمض الغليكوكوليک، ويفرزها إلى الصفراء أملاحاً صوديومية تساعد على هضم الدسم والشحوم بتأثيرها الاستحلابي الحال وتكون فيها معقداتٍ منحلة مع مواد عضوية لا تنحل عادة في الماء.
79	<b>bi-</b>  <i>bi-</i>  OE.twi-(اثنان)	ثنائي: سابقة  سابقة تدلّ في تسمية المركبات العضوية على مضاعفة الجذر أو الجزيء المعنى، مثل ثنائي الميتيل، أو تدلّ في تسمية جزيء ما على مكوّن بضعف نسبة المكون الآخر.	
80	<b>bicarbonate</b>  <i>bicarbonate</i>	بيكربونات  كربونات حمضية يكوّنها فلز مع حمض الكربونيک بتعديل إحدى ذرتي الهيدروجين فيه، مثل بيكربونات الصوديوم. $\text{NaHCO}_3$ .	حصاة صفراوية  <i>calcul biliaire</i> حصاة من كوليسترول وصباغ دموي تنشأ في الصفراء أو في القناة الصفراوية، تسمى أيضًا gallstone.
81	<b>bicyclic</b>  <i>bicyclique</i>	ثنائي الحلقة  ما يحوي حلقتين متكاففتين في بنية جُزئيه مثل الفنتالين.	بيليروبين  <i>bilirubine</i> Lat. <i>bili-</i> + <i>ruber</i> (أحمر) صيغ بلوري ذو لون برتقالي صيغته $\text{C}_{33}\text{H}_{36}\text{N}_4\text{O}_6$ يوجد في الصفراء وفي الدم والبول، يتكون أساساً نتيجة تفكّك خصاب الكريات الحمراء في الخلايا الأنوية تبليالية الشبكية وهو المسؤول عن التحلل الاستقلابي للهيم. انظر <i>heme</i> .
82	<b>bifunctionnal</b>  <i>bifonctionnel</i>	ثنائي الوظيفة  ما يمكن أن يقوم بوظيفتين في آنٍ واحدٍ مثل بعض الحفّازات المستعملة في عمليات المعاوقة ونزع الهيدروجين لبعض المركبات الأليفاتية الحلقيّة، مثل تحول المكسان الحلقي إلى ميتيل البستان الحلقي.	ثنائي الجزيء  <i>bimoléculaire</i> ما يدلّ على جزئين أو يتكون منها، مثل تفاعل ثنائي الجزيء: $.2\text{HI} = \text{H}_2 + \text{I}_2$
83	<b>bile</b>  <i>bile</i>  Lat. <i>bilis</i> صفراء	الصفراء	ثنائيّ  <i>binaire</i> Lat. <i>binarius</i> = <i>bini</i> (متعلق بـ) + (اثنان)
88	<b>binary</b>  <i>binary</i>	صفة جزيء يتكون من عنصرین كيميائیین أو من عنصر وجذر يعمل كعنصر، أو من جذرین، مثل ثنائي الميتيل.	

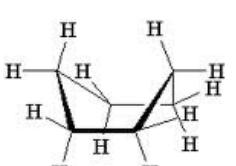
89	<b>binder</b> <i>liant</i>	رابط	95	<b>biochemistry</b> <i>biochimie</i>	كيمياء حيوية
	- مادة مثل الزفت أو الإسمنت تُحقق ربطاً مواد بعضها البعض، أو مثل الغلوكوز المستعمل في الصناعات الصيدلانية لضم مكونات المضغوطات إلى بعضها بعضًا. - الجزء غير الطيّار من حامل الطعام.			فرعٌ من الكيمياء يدرس تأثير المواد الكيميائية في العمليات الحية: تفاعلاتها وطرق تحديدها... إلخ.	
90	<b>binding energy</b> <i>énergie de liaison</i>	طاقة الربط	96	<b>biodegradable</b> <i>biodégradable</i>	مُنْفَكِّ حيوياً
	الطاقة الدُّينية الالزامية لتحطيم جزيء أو ذرة أو نوأة تحطيئاً تاماً إلى جسيماتها المكونة، وهي، في حالة التفكك النووي، كبيرة لدرجة يمكن معها قياس تغير الكتلة الذي يرافقها.			بِلْمَرُ يمكن أن تتحطم بنيتها بتأثير إنزيمات بكتيرية، يتكون من مواد ذات منشأ بيولوجي مثل النشا، وقد اتسع استعمال هذه المواد فشمل بلمرات حمض اللبن وسوها.	
91	<b>bio-</b> <i>bio-</i> Gr. bios- (حياة)	حيويٌّ: سابقة	97	<b>biogenic</b> <i>biogène</i>	حيويٌّ المنشأ
	ما يدلُّ على الحياة.			ما يتكون بفعل عمليات حية.	
92	<b>bio-assay</b> <i>bio-assay</i>	مُقاييسة حَيَويَّة	98	<b>biological</b> <i>biologique</i>	بيولوجي
	تحديد القوة الفعالة النسبية لمادة (مثل فيتامين أو هرمون أو عقار) بمقارنة تأثيرها، في الحيٍ، بتأثير مادة معيارية معتمدة فيه.			ما له صلة بالعمليات الحية أو بالعمليات الحيوية، مثل النواتج البيولوجية (الغلوبيولين والمصل واللقالح والترياق) المستعملة للوقاية من المرض أو لعلاجه.	
93	<b>bio-catalyst</b> <i>bio-catalyseur</i>	محفز حَيَويٌّ	99	<b>biology</b> <i>biologie</i>	بيولوجيا، علم الأحياء
	مادة (مثل إنزيم أو كميات ضئيلة من عنصر) تؤدي دوراً رئيسياً في العملية الحية بتنشيط عمليات بيولوجية فيها (مثل الاستقلاب)، أو تسريعها.			فرعٌ من العلوم الطبيعية يهتم بدراسة العمليات الحية والعمليات الحيوية، ويتضمن علم النبات وعلم الحيوان والوراثة وعلم الجين والمورفولوجيا والعلوم المرتبطة بها.	
94	<b>biochemical</b> <i>biochimique</i>	كيميائيٌّ حَيَويٌّ	100	<b>biophysics</b> <i>biophysique</i>	فيزياء حيوية
	ما يتضمن أو يرتبط أو ينشأ في تفاعلات كيميائية تُجرى في العملية الحية. انظر biochemistry.			الفرع من علم الفيزياء الذي يهتم بتطبيق مبادئ الفيزياء وطائقها لدراسة أمور بيولوجية.	
			101	<b>biosphere</b> <i>biosphère</i>	غلاف (بيط) حيوي

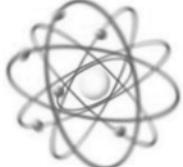
		جزءٌ من العالمَ يمكن للحياة أن تنشأ فيه، ويتضمن أجزاءً من اليابسة والغطاء المائي والغلاف الجوي.		ثنائي القطب bipolar <i>bipolaire</i> ما يتضمن قطبين أو يستعملهما، أو ما يَتَمَيَّزُ بقوتين متناقضتين مختلفتين بطبعتهما وبصفتها.
102	<b>biosynthesis</b> <i>biosynthèse</i> Lat. bi- + -synthesis	اصطناع حيوي biosynthesis	إنتاج مرکبات كيميائية بعضويات حية. Lat. bi- + -synthesis	ثنائي الجذرِ biradical <i>biradical</i> جذرٌ حُرٌّ أو مُركَبٌ فيه إلكترونان غير متزاوجين.
103	<b>biotechnology</b> <i>biotechnology</i>	تقانة حيوية biotechnology	استعمال كائنات عضوية حية في عمليات تجرى على مواد مثل الأطعمة وسواها، كعمليات التخمير التي تعتمد على الخميرة، وصناعة الألبان والأجبان التي تعتمد على طيف من البكتيريا والفطور؛ تستعمل إجراءات التقانة الحيوية على نحو متزايد في سائر الصناعات الكيميائية الرفيعة الخاصة بإنتاج العقاقير والعطور والمنكهات... إلخ.	انكسار مضاعف birefringence <i>birefringence</i> Lat. refringens (v.refringere) يكسر الضوء (v.refringere) إنشطار حزمة شعاع مستقطب ضوئية في وسطٍ لا مُنْتَاجٍ شعاع مستقطب إلى حزمتين مستقطبتين في اتجاهين متعاودين، يسمى أيًضاً double refraction
104	<b>biotic</b> <i>biotique</i> Gr. biotikos حيوي	حيويٌّ biotic <i>biotique</i> Gr. biotikos حيوي	- ما يتعلق بالحياة أو يرتبط بها، مثل مجموعة حيوية. - ما تتجهُ أو ما تتسبَّبُ بحدوثه كائنات حية، مثل التخريب الحيوي للبيئة.	مضاعف bis سابقة تدل على التضاعف وبخاصة في الصيغ الكيميائية المعقدة، مثل: مضاعف ثنائي ميتيل الأمين .(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -N-N-(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
105	<b>biotin</b> <i>biotine</i> Gr. biotos = bios + -ikos (متصل بـ) (حياة)	بُيوتين biotin <i>biotine</i> Gr. biotos = bios + -ikos (متصل بـ) (حياة)	واحدٌ من الفيتامينات B، صيغته C <sub>10</sub> H <sub>16</sub> N <sub>2</sub> O <sub>3</sub> S، بلوري عديم اللون، يوجد بوجهٍ خاص في الخميرة والكبد، وصفار البيض.	بزموت bismuth <i>bismuth</i> Gr. bismutum = wise + -mut (منجم) عنصر فلزي رمزه Bi، عدده الذري 83 وكتلته الذرية النسبية 208.98، كثافته 9.8، هش وثقيل، ثلاسي التكافؤ غالباً، يقع في الفصيلة Va من الجدول الدوري، ويشبه الزرنيخ والأنثيموان، يتميز بانخفاض درجة انصهاره 271.3°س، ويغلي في الدرجة 1560°س،



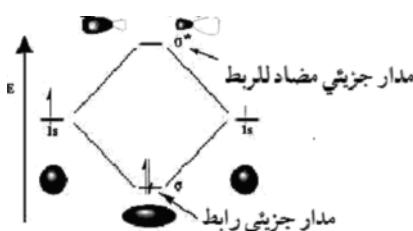
		ويتمدد عند تصلبه. يوجد حراً ويؤخذ غالباً منتجًا ثانويًا من بعض الخامات أو المعادن مثل خامات الرصاص والنحاس والقصدير. يستعمل في صنع السبائك المشهورة، وتستعمل مركباته في بعض المستحضرات الصيدلانية.	
111	<b>bisulphite</b> <i>bisulfite</i> سُلفيت حمضية مثل بيسلفيت الصوديوم . $\text{NaHSO}_3$	بيسلفيت	بدرجة حرارته. وفق قانون ستيفان أي بالقوة الرابعة للدرجة الحرارة. يسمى أيضًا Plankian radiation شاهد
112	<b>bitumen</b> <i>bitume</i> Lat. <i>bitumen</i>	قار، حمر	116 <b>blank</b> <i>témoin</i> صفة تطلق على محلول، أو على إجراء، يستعمل شاهداً أو للمقارنة في عملية تحليلاً. انظر blank assay
113	<b>bivariate</b> <i>bivariate</i> - يمكن إجراء تحويلين عليه. - له درجات حررية، يستعمل لوصف الجمل التي يكون عددها مكوناتها مساوياً عدد أطوارها. .phase rule و degree of freedom	ثنائي التحول	117 <b>blank assay</b> <i>essai à blanc, essai témoin</i> تحديد أو قياس يجرى لمعايرة مادة في محلولها، على محلول شبيه به وفي شروطه ذاتها تغيير عنده المادة المراد، وذلك للتحقق من تأثير العوامل الأخرى مثل شوائب الكواشف وسوها على نتائج التحليل.
114	<b>black body</b> <i>corps noir</i>	جسم أسود	118 <b>blank solution</b> <i>solution témoin</i> محلول شبيه بمحلول يُراد تحريره وجود مادة معينة فيه، تعوزه هذه المادة، تجرى عليه الخطوات ذاتها التي تجرى على محلول المراد اختباره. انظر blank essay
115	<b>black-body radiation</b> <i>radiation du corps noir</i>	إشعاع الجسم الأسود	119 <b>blast</b> <i>blast</i> العصف، أو النفخ المستمر بالهواء الذي تتعرض له دفعة من معدن أو من خام في فرن.
	إشعاع حراري يصدره جسم أسود ويرتبط توزع الطاقة الصادرة عنه من واحدة السطوح وواحدة الزمن		120 <b>blast burner</b> <i>chalumeau</i> حملج، حراق لافح
			حرق، تدعم عملية حرق الغاز فيه بنفخ تيار قويٌّ متحكمٌ به من الأكسجين أو الهواء.
			121 <b>blast furnace</b> <i>four à blast</i> أتون لانج
			فرنٌ صهرٌ أسطوانيٌ لإرجاع خام الحديد إلى حديد زهر، يُحرق فيه وقود ملائم وصهارات في درجة

			<b>حَصْر، مَنْعُ، إِعَاقة</b>
			<b>block</b>
128		bloc, blocage	تَوْقُّفُ وظيفة فيزيولوجية طبيعية لنسيج أو لعضو عن أداء عملها إما لتعب أو لوجود محيط كيميائي غير ملائم، مثل إعاقة التنفس بوجود غاز CO.
122	<b>bleach</b> <i>décolorant</i>	قاصر	يوقف
	مادة تزيل لونَ أو صباغَ ليفٍ طبيعي بوسائل كيميائية، هي غالباً مواد مؤكسدة وقلة منها مواد مرجة.		<b>block (v)</b>
123	<b>bleaching</b> <i>décoloration</i>	قصْر، تَبَيِّض	يوقف الوظيفة الطبيعية لعضوٍ، مثل إيقاف عمل عصب بالنوفوكايين، أو إيقاف عمل مجموعة مثل الكربوكسيل COOH بأسترتها.
	عملية تجرى لإزالة اللون من مادة نسيجية بوسائل أخرى غير التنظيف.		
124	<b>bleaching powder</b> <i>poudre décolorant</i>	مسحوق قاصر	حِصار، منع
	مسحوق من مزيج من هيدروكسيد وكلوريد وتحت كلوريت الكالسيوم مع مقادير مختلفة من الماء والكلور المتاح، يستعمل عملياً تبييض وتطهير ومزيل رائحة، ويحضر بإمداد تيار من غاز الكلور في الكلس المطفأ.		وضع عائق أمام قيام عضوٍ بوظيفته، أو أمام حركة.
125	<b>blend (v)</b> <i>mélanger</i>	يمْزُج	انظر (v)
	يجمع أو يضم مُكَوَّناتٍ منفصلةٍ على نحوٍ لا يمكن معه تمييز أحدها عن الآخر، أو تبيين خط الفصل بينها.		<b>blocked</b>
126	<b>blende</b> <i>blende</i> Gr. blenden	بُلِند	محصور
	اسم عام يطلق على سلفيدات فلزية، مثل سلفيد الزنك ZnS		block (v)
127	<b>blending</b> <i>mélange</i>	مَرْجُج	
	صَمُّ مكوناتٍ بعضها إلى بعضٍ ضَمِّنًا محكمًا وفي وحدة متكاملة.		<b>blocker</b>
130	<b>blockade</b> <i>blocage</i>		حاصر
			أداة، أو مادة لحصرِ أمرٍ أو جملة، ومنعها من أداء وظيفتها.
131	<b>blocked</b> <i>bloqué</i>		
132	<b>blocker</b> <i>bloqueur</i>		
133	<b>blocking antibody</b> <i>anticorps bloquant</i>	ضِدُّ مُخْصِّص	ضِدُّ يرتبط بمستضدٍ دون قيام تفاعل بينهما، بل يحول لاحقاً دون ارتباط ضِدٍ آخر به، أو دون أن يحدث فيه التأثير المعناد.
134	<b>blood clot</b> <i>caillot sanguin</i>	خَثْرَةُ دَمَّوِيَّة	خثرة لزجة تنشأ من التقاط عناصر موجودة في الدم، في شبكة ألياف الغبرين المترسبة.

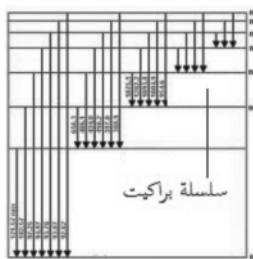
135	<b>blood clotting</b>	تَخْثُرُ الدِّمَاء	انظر .chair conformation, conformation
	<i>coagulation sanguin</i>		
	آلية تكون الخثرة الدموية عبر سلسلة تفاعلات فيزيائية وكميائية معقدة تحول الدم السائل إلى خثرة.		
136	<b>blood coagulation</b>	تَخْثُرُ الدِّمَاء	
	<i>coagulation sanguin</i>		
	Lat. <i>coagulatio</i> (v. <i>coagulare</i> ) (يَتَخَثِّرُ)		
	آلية تحول الدم إلى مادة لزجة بتفاعل كيميائي يتضمن تحول عوامل التخثر (وهي بروتينات) إلى خثرة فيبرينية غير منحلة.		
137	<b>blow molding</b>	قُوْلَبَةٌ بِالنَّفْخِ	
	<i>moulage par soufflage</i>		
	طريقة تستعمل لتشكيل منتجات بلاستيكية (الدِّنَّة) مجوفة من قطعة واحدة (مثل القوارير) عن طريق وضع أنبوب أجوف في فجوة قالب، وتشكيله بضغط الهواء فيه.		
138	<b>blue vitriol</b>	زَاجٌ أَزْرَقٌ	
	<i>bleu de vitriol</i>		
	معدن أزرق إلى أخضر مائل للزرقة. صيغته $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ، يوجد على شكل بلورات ثلاثة الميل، أو على شكل عروق ليفية مصمتة. يستعمل في صناعة المبيدات الفطرية وفي أعمال الصباغة والطلاء الكهربائي. يسمى أيضًا <i>chalcanthite</i> .		
139	<b>boat conformation</b>	التَّشْكِيلُ الدُّورَانِيُّ لِلْقَارِبِ	
	<i>conformation en bateau</i>		
		واحدٌ من شكلين فراغيين رمزين لجزيء ذي حلقة سداسية مثل الهكسان الحلقي يبدو فيه على شكل قارب بسبب دوران ذراته حول أكثر من رابطة أحادية فيه.	
140	<b>body centered</b>	مَرْكَزِيُّ الْجَسْمِ	
	<i>corps centré</i>		
	صفة لبنية بلورية تشعل الذرات فيها مركز متوازي سطوح وزواياه.		
141	<b>body centered cube</b>	مُكَعَّبٌ مَرْكَزِيُّ الْجَسْمِ	
	<i>cube centré</i>		
	صفة لمكعب تشعل الذرات فيه مركزه ورؤوس زواياه.		
142	<b>Bohr atom</b>	ذَرَّةُ بُورِ	
	<i>atome de Bohr</i>		
	الذرة كما تصفها نظرية بور. انظر .Bohr theory		
143	<b>Bohr orbit</b>	مدار بور	
	<i>orbite de Bohr</i>		
	مسار الإلكترون حول نواة ذرة الهيدروجين في نموذج بور الذري.		
144	<b>bohr radius</b>	نصف قطر بور	
	<i>rayon de Bohr</i>		
	نصف قطر مدار بور في ذرة الهيدروجين في حالتها الطافية الدنيا، ويساوي 0.53 أنغستروم.		
145	<b>Bohr theory</b>	نظرية بور	
	<i>théorie de Bohr</i>		
	نظرية وضعها بور لوصف ذرة الهيدروجين، جرى تعديليها لاحقاً لتشمل ذرات أخرى. تتشكل الذرة بموجها من نواة موجبة تدور حولها إلكترونات		

			بالنسبة على عدد من المدارات الدائرية المحدودة التي يواافق كلٌّ واحدٌ منها حالةً طاقية مميزة. تعرف أيضًا بـBohr atomic model.	boiling point boîtement (Gr.bole + -0-+meter) مقياس مقاومة حراري شديد الحساسية، يستعمل لكشف وقياس طاقة إشعاع حراري ضعيف، وهو بوجه خاص ملائم لدراسة طيف الأشعة تحت الحمراء.
146	<b>Bohr-Sommerfeld theory</b> <i>théorie de Bohr-Sommerfeld</i>		تعديل نظرية بور على نحو يدخل فيها مدارات إهليجية إلى جانب المدارات الدائرية.	152 <b>bolometer</b> <i>bolomètre</i> ثابتة بولتزمان
				<i>constante de Boltzmann</i> ثابتة الغازات الكاملة محسوبةً من أجل جزءٍ حقيقي واحد وتحسب قيمتها بتقسيم قيمة ثابتة الغازات الكاملة على عدد الجزيئات الحقيقية في مول واحد (وهو عدد آفogadro)، وتبلغ قيمتها نحو $1.3803 \times 10^{-16}$ إرغاً/درجة.
147	<b>boil (v)</b> <i>bouillir</i> Lat. <i>bullire</i> (يقرق)	يغلي	يولُّ بفعل الحرارة فقاعات من بخار تصعد في كتلة السائل الذي هي فيه وتحركه.	153 <b>Boltzmann constant</b> <i>constante de Boltzmann</i> ثابتة الغازات الكاملة محسوبةً من أجل جزءٍ حقيقي واحد وتحسب قيمتها بتقسيم قيمة ثابتة الغازات الكاملة على عدد الجزيئات الحقيقية في مول واحد (وهو عدد آفogadro)، وتبلغ قيمتها نحو $1.3803 \times 10^{-16}$ إرغاً/درجة.
148	<b>boiler</b> <i>chaudière</i>	مرجل	وعاء مغلق لتسخين الماء أو لتوليد البخار.	154 <b>bomb calorimeter</b> <i>bombe calorimétrique</i> مسعر قبلي
149	<b>boiling</b> <i>ébullition</i>	غليان	تسخين سائل حتى ظهور فقاعات بخارية فيه تصعد إلى سطحه نتيجة تحوله من الطور السائل إلى الطور الغازي.	مسعر على شكل قبلي من فولاذ متين، يستعمل لقياس كميات الحرارة المنطلقة في وسط ما (هو عادة كمية من الماء توضع فيه)، أو لتعيين الحرارات النوعية (مثل حرارة الاحتراق) لبعض المواد، بقياس تغير درجة حرارة الوسط.
150	<b>boiling point</b> <i>point d'ébullition</i>	درجة الغليان	درجة الحرارة التي يبدأ فيها سائل بالغليان، دون أن يؤدي تسخينه إلى رفع درجة حرارته بل إلى استمرار تحوله. وهي درجة الحرارة التي يكون ضغط بخار السائل فيها مساوياً الضغط الخارجي المطبق عليه، وتزداد بازدياد هذا الضغط، وتنقص بتناقصه.	155 <b>bombardment</b> <i>bombardement</i> رجُمُ، قَذْفٌ
151	<b>boiling temperature</b> <i>température d'ébullition</i>	درجة حرارة الغليان	درجة حرارة الغليان	رسانة قوية توجيه تيار من الجسيمات إلى هدف ما.
				156 <b>bond</b> <i>liaison</i> رابطة
				محصلة قوى التجاذب التي تربط الذرات في الجزيئات أو المركبات. من أهمها الرابطة الأيونية والرابطة التشاركية، ومنها الرابطة المعدنية والرابطة الهيدروجينية.

157	<b>bond energy</b> <i>énergie de liaison</i>	طاقة الرابطة الطاقة التي تحملها رابطة كيميائية، وهي مقدار الطاقة اللازم لتحطيم هذه الرابطة، مثل طاقة الرابطة C-C التي تبلغ 348 كيلوجول/مول.	borane <i>borane</i>	بوران مركب ثائي من بور و هيدروجين، يستعمل وقوداً.
158	<b>bonding</b> <i>mode de liaison</i>	ارتباط - طريقة جمع الذرات فيما بينها لتكوين الجزيئات والمركبات. - جمع مواد بعضها إلى بعض باستعمال مواد لاصقة وسواءها.	borate <i>borate</i>	بورات ملح أو إستر حمض البوريك . $\text{H}_3\text{BO}_3$
159	<b>bonding orbital</b> <i>orbitale liant</i>	مداري رابط مداري جزيئي تتضاعل طاقته باقتراب نواتين إحداهما من الأخرى مما يؤدي إلى قيام تجاذب وتشكل رابطة. انظر molecular orbital	borax <i>borax</i>	بُورق، بوراكس بُورق: العربية Ar: معدن يوجد في الطبيعة بأشكال مواشير أحادية الميل، وأهمها بورات الصوديوم وصيغتها $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ يستعمل خصوصاً في صناعات الخزف والزجاج وفي المركبات الكيميائية الزراعية ومادةً معيبة لانتشار الحريق.
160	<b>bone marrow</b> <i>moëlle de l'os</i>	نقي العظم نسيج ضام طريٌّ كثير الأوعية الدموية يملأ فجوات العظام الطويلة وقنواتها وبعض العظام المسطحة لدى الفقاريات.	borer <i>perceuse</i> Lat. <i>forare</i> (يحف)	ثقبة أداة تستعمل لإحداث ثقب أو حفرة في شيء ما. انظر .cork borer
161	<b>booster</b> <i>entrepreneur</i>	معزّز، داعم - مادة تعطى للدعم تفاعل ما. - مستضد يحقن بعد إعطاء جرعة التمنيع الأولى.	boric acid <i>acide borique</i>	حمض البوريك حمض مشتقٌ من أكسيد البوريك، وهو حمض بلوري ضعيف صيغته $\text{H}_3\text{BO}_3$ بلوراته بيضاء ثلاثة الميل، سامة ذوابة في الماء، تنصهر في الدرجة 185° س، يستعمل مثل البوراكس ويعرف أيضاً بـ boracic acid.
162	<b>borane</b> <i>borane</i>		Born-Haber cycle <i>cycle de Born-Haber</i>	دورة بورن-هابر دورة ترموديناميكية تستعمل لحساب طاقات الارتباط في شبكات المركبات الصلبة الأيونية، ومتوسط طاقات ارتباط المركبات التشاركية، مثل $\text{NaCl}$ .



168	<b>boron</b> <i>bore</i>	بور عنصر لا فلزي رمزه B، عدده الذري 5، كتلته الذرية النسبية 10.811، وكثافته 3.33. ينحصر في الدرجة 2300° س ويفغلي في الدرجة 2550° س. ثلاثي التكافؤ يقع في الفصيلة IIIa من الجدول الدوري.	173	<b>boundary layer</b> <i>couche limite</i>	طبقة حدّية الطبقة الرقيقة من مائع منخفض اللزوجة، المجاورة لسطح جسم صلب يتحرك فيه مثل حركة طائرة في الجو.
174	<b>bounded</b>	<i>lié</i> - صفة لما كانت حركته الحرة مقيّدة أو مُعَوَّقة. - ما كان مرتبطاً بقوى كيميائية. انظر combined.			مقيّد
175	<b>bowl</b>	<i>cuve</i> وعاء مدور على شكل نصف كرة تقريباً، أعمق عادة من حوض وأكبر أو أثقل من كأس.			زبدية
169	<b>Bosh process</b> <i>procédé de Bosh</i>	طريقة بوش طريقة للحصول على الهيدروجين اللازم لاصطناع الأمونيا بطريقة هابر			زبدية تصنيف
		$\text{CO} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{حفاز مسخن}} \text{CO}_2 + \text{H}_2$ (غاز الماء)			
170	<b>bottle</b> <i>flacon</i> Lat. butticula: buttis	قارورة (برميل خشب) وعاء من زجاج أو بلاستيك ذو عنق مدور ضيق	176	<b>bowl classifier</b> <i>cuve de classement</i>	زبدية تصنيف زبدية قليلة العمق ذات قاع مقعر على نحو يمكّن من توجيه معلق من صلب وسائل نحو مركزها. تساقط الدقائق الخشنّة إلى القعر، وتجرف إلى نقطة تصريف مركزية، في حين يجتمع السائل والدقائق التي تفيض من الحافات.
		نسيبياً، مزود غالباً بسدادة وليس له حامل.			
171	<b>bottom</b> <i>bas, fond</i> Lat. fundus	قاع، قعر (قعر)	177	<b>Boyle's law</b> <i>loi de Boyle</i>	قانون بويل قانون ينص على أن ضغط كتلة محددة من غازٍ، في درجة حرارة ثابتة، تتناسب عكساً مع حجمها.
		الجزء السفلي المقابل لرأس الإناء والذي يرتكز عليه.			
172	<b>boundary conditions</b> <i>conditions limites</i>	شروط حدّية متطلبات على كل مقدار يتغير في مجال ما أن يتحققها في كل نقطة من حدود هذا المجال، كأن تبقى سرعة مائع يجري في أنبوب صلب موازيةً لجداره عند كل نقطة منه.	178	<b>Bracket series</b> <i>série de Bracket</i>	سلسلة براكت سلسلة من الخطوط في طيف إشعاع الهيدروجين تصدره ذراته المحرضة، يتوافق كل خطٍ وسقوط إلكترون ذري على مستوى الطاقة الرابع من المستويات الأعلى منه، مصدرًا طاقة على شكل إشعاع



يقع في منطقة تحت الأجر. يعبر عن أطوال موجات إشعاعات هذه السلسلة بالعلاقة:

$$\frac{1}{\lambda} = R \left( \frac{1}{4^2} - \frac{1}{n^2} \right)$$

حيث  $R$  ثابت ريدبرغ و  $n$  عدد صحيح أكبر من 4.

### 179 Bragg equation

معادلة بраг

*équation de Bragg*

معادلة تستتيج البنية الذرية للبلورة بإسقاط حزمة متوازية من الأشعة السينية طول موجتها  $\lambda$  على شبكتها، فإذا كانت زاوية الورود  $\theta$  مناسبة يحدث تداخل بين الأمواج المنعكسة على سطوح مختلفة من  $n\lambda = 2d \sin\theta$  حيث  $d$  المسافة بين هذه المستويات.

### 180 branch

فرع

*branche*

Lat. *branca* (كُفٌّ)

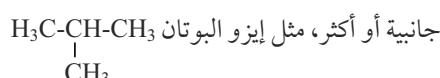
- جزء ملحق من جملة مركزية أو من مركب معقد.
- سلسلة كربون جانبية مرتبطة بالسلسلة الكربونية الرئيسية لجزيء.

### 181 branched

متفرع

*ramifié*

صفة لسلسلة هيدروكربونية مفتوحة، فيها سلسلة



### 182 branching

تفريع

*ramification*

آلية تشكل فرع أو فروع. انظر .branch

### 183 brass

الصفر، الشَّبَهَ (النحاس الأصفر)

*laiton*

phoen.barzel

سبائك صفراء من نحاس وزنك ومقادير ضئيلة من فلزات أخرى أحياناً، مطيلة وقابلة للتصفيح، أقسى وأمتن من النحاس، تقع نسبة النحاس فيها، تبعاً لاستعمالها، بين 50% و 95%， ونسبة الزنك ما بين 50% و 5%， تأخذ أسماء خاصة بدلالة تركيبها مثل معدن موتنز وهو سبيكة تحتوي 60% من النحاس و 40% من الزنك.

يكسر

*casser*

يقسم شيئاً ما إلى أجزاء أو قطع أصغر على نحو يغير شكله أو مظهره.

تفكك

*décomposition*

فصل مركب ما إلى مكوناته الأبسط، مثل تفكيك مركب معقد.

اختبار التنفس

*essai de respiration*

اختبار يجري لتحرّي وجود الغُول أو سواه في الدم حيث يقوم من يجري عليه الاختبار بالتنفس في كيس بلاستيكي متصل بأنبوب يحوي مشعرًا يهدّد تبعاً للهادة المراد تحرّي وجودها، يتغير لونه بوجود المادة وتبعاً لكميتها. مثل اختبار وجود الغُول في الدم واختبار عدم تحمل اللاكتوز.

خمرة الجعة

*levure de bière*

خلايا خمرة مجففة مأخوذة منتجًا ثانويًا من تخمر الجعة. تستعمل للتتخمير ومصدراً طبيعياً للفيتامين B ولبروتين عالي القيمة.

188	<b>brewing</b> <i>brassage</i>	تخمير الجعة طريقة تحضير الجعة بجرش الشعير وهرسه في الماء الساخن وغلي المريس بعد إضافة الرز أو الذرة إليه لإنتاج التقىع، ثم تنكيه التقىع بحشيشة الدينار وتخميره وتخزينه وتعبئته وتسويقه.	Lat. beryllus (اللّاع) متألق ببريق ورونق.
194	<b>brine</b> <i>saumure, eau salée</i>	محلول ملحي، أجاج Lat. fricare محلول مائي شديد الملوحة، مشبع أو يحتوي تركيزاً عالياً من ملح الطعام، مثل ماء المحيطات والبحار والبحيرات المالحة.	محلول ملحي، أجاج Lat. fricare محلول مائي شديد الملوحة، مشبع أو يحتوي تركيزاً عالياً من ملح الطعام، مثل ماء المحيطات والبحار والبحيرات المالحة.
189	<b>bridge</b> <i>pont</i> OE.brucka (جسر)	جسر ذرة أو مجموعة ذرات أو رابطة تكافؤ، تجمع ما بين جزأين مختلفين في جزيء (مثل جانبيں متقابلین في حلقة)، كما في جسر كربون الكافور؛ يطلق هذا الاسم أيضاً على الرابطة الهيدروجينية التي تجمع بين ذرة أكسجين في جزيء ماء وذرة أكسجين في جزيء مجاور آخر.	OE.brucka (جسر) ذرة أو مجموعة ذرات أو رابطة تكافؤ، تجمع ما بين جزأين مختلفين في جزيء (مثل جانبيں متقابلین في حلقة)، كما في جسر كربون الكافور؛ يطلق هذا الاسم أيضاً على الرابطة الهيدروجينية التي تجمع بين ذرة أكسجين في جزيء ماء وذرة أكسجين في جزيء مجاور آخر.
195	<b>British Thermal Unit</b> <i>unité thermique britannique</i>	وحدة حرارية بريطانية كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة باوند واحد من الماء (453.92 غ) درجة فهرنهايت واحدة؛ وتكافئ 1055.06 جول أو 251.997 حريرة، يرمز لها بـ BTU.	وحدة حرارية بريطانية unité thermique britannique كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة باوند واحد من الماء (453.92 غ) درجة فهرنهايت واحدة؛ وتكافئ 1055.06 جول أو 251.997 حريرة، يرمز لها بـ BTU.
196	<b>brittle</b> <i>cassant, fragile</i>	هشُّ صفة تطلق على كل ما يتتصف وينكسر بسهولة عند تطبيق إجهادات خفيفة عليه، مثل الزجاج وقشر البيض، كما تطلق على كل فلز أو سبيكة لا تقبل الطرق والسحب.	هشُّ صفة تطلق على كل ما يتتصف وينكسر بسهولة عند تطبيق إجهادات خفيفة عليه، مثل الزجاج وقشر البيض، كما تطلق على كل فلز أو سبيكة لا تقبل الطرق والسحب.
190	<b>bright</b> <i>brillant</i>	ناصع صفة لسطح يبدو مصدرًا لقدر كبير من الضوء.	ناصع صفة لسطح يبدو مصدرًا لقدر كبير من الضوء.
191	<b>brightner</b> <i>brillant</i>	منْصَع مادة تستعمل بتراكيز ضئيلة في مغطس كهربى لطلاء الفلزات، للحصول على كساء سطحي أشدّ لمعاناً.	منْصَع مادة تستعمل بتراكيز ضئيلة في مغطس كهربى لطلاء الفلزات، للحصول على كساء سطحي أشدّ لمعاناً.
192	<b>brightness</b> <i>éclat, brillance</i>	نصوع صفة للضوء تعطي إحساساً شديداً للوضوح بالرؤيا. من مرادفاتها brilliance و luster.	نصوع صفة للضوء تعطي إحساساً شديداً للوضوح بالرؤيا. من مرادفاتها brilliance و luster.
193	<b>brilliant</b> <i>brillant</i>	لامع ـ الأيون السالب $\text{BrO}_3^-$ المشتق من حمض البروميك . $\text{HBrO}_3$ . ـ ملح حمض البروميك.	لامع ـ الأيون السالب $\text{BrO}_3^-$ المشتق من حمض البروميك . $\text{HBrO}_3$ . ـ ملح حمض البروميك.
199	<b>bromic acid</b> <i>acide bromique</i>	حمض البروميك	حمض البروميك

سائل لا لون له أو مائل قليلاً للصفرة. صيغته  $HBrO_3$ . غير ثابت إلا في محليله المائية الشديدة التمدد. وهو مؤكسد قوي، يتفكك في الدرجة  $100^{\circ}\text{S}$  ويستعمل في صناعة الأصبغة وحفاراً كيميائياً.

200 **bromination**

بُرْوَة

*bromation*

إدخال ذرة البروم في جزيء مركب عضوي.

201 **bromine**

بروم

*brome*(رائحة كريهة) Gr. *bromos*

عنصر كيميائي من زمرة المالوجينات، رمزه Br، عدده الذري 35، وكتلته الذرية النسبية 79.904. درجة تجمده  $-7.3^{\circ}\text{S}$  ودرجة غليانه  $58.8^{\circ}\text{S}$ ، يوجد سائلًا بلون أحمر داكن بكميات قليلة في مياه البحر وبعض البحيرات المالحة. أبخرته محرشة، ذواب في العوْل والإيتروكلوروفورم وقليل الذوبان في الماء.

202 **bronze**

بُرْنَز

*bronze*

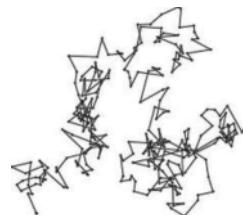
مرفأ في إيطاليا اشتهر بنوعية بُرْنَزه Lat. *brundizium* سبيكة من نحاس وقصدير تضاف إليها أحياناً كميات قليلة من فلزات مثل الزنك والفسفور، وهي أقسى من الشَّبه وتستعمل في العديد من الصناعات مثل صناعة الأجراس الكبيرة، وتختلف نسب مكوناتها تبعًا للغاية المتواخة منها.

203 **Brownian motion**

الحركة البراونية

*mouvement Brownien*

حركة عشوائية مستمرة لدقائق مجهرية، عضوية ولا عضوية في مائع ، تسببها تراوحات الضغط الواقعه عليها والناجمة عن رجها بدقائق المائع المحاطة بها،



مثل حركة دقائق الدخان في الهواء. تسبب إلى العالم النباتي السكتلندي روبرت براون الذي كان أول من كشفها في سنة 1858.

فقاعة

204 **bubble***bulle*

- كرية صغيرة من ماء في ماء آخر أو في جسم صلب.

- غشاء سائل كروي تقريباً ينتفع بالهواء أو بغاز آخر.

قلنسوة الفقاعات

205 **bubble cap***capuchon de bulles*

قلنسوة معدنية فيها ثقوب أو مجازات ضيقة حول محيطها، تغطي ثقباً في صفيحة برج تقطير، وهي مصممة للسماح للأبخرة بالصعود من أسفل الصفيحة نحو الأعلى والمرور عبر القلنسوة لتحقيق التبادل مع السائل الموجود على الصفيحة.

206 **bubbling***barbotage*

تكون فقاعات في محلول.

قرفة

207 **Buchner funnel***entonnoire de Buchner*

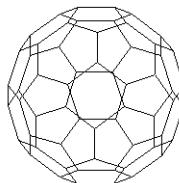
قمع بوخر

قمع ترشيح أسطواني من الخزف غالباً ذو قاعدة مثقبة توضع فوقها ورقة ترشيح، ويستعمل للترشيح في



شروط الفراغ يناسب  
إلى الكيميائي الألماني  
إرنست بوختر الذي  
صمّمه في سنة 1888.

208 **Buckminster fullerenes (C<sub>60</sub>)**  
*fullerines de Buckminster*



جزيء كربوني مكوّن من  
حلقات خماسية وسداسية  
متجاورة على شكل كرة قدم،  
أخذ اسمه من اسم المهندس  
الهاري ريتشارد بوكمنستر

فولر لشبهه بقبة كان هذا المهندس قد صممها. تقدم  
هذه البنية الفريدة إمكاناتٍ عدّة لشوب (لتطعيم)  
الجزيء بغية تعديل خصائصه الكهربائية والمغناطيسية  
وذلك بدخول مركبات أخرى في جوفه (وفقاً لعلاقة  
الضييف بالضييف) مما يؤدي إلى تشكيل صنف جديد  
من الجزيئات هي الفولّيرينات التي تتمتع بعض  
أشكالها بنقلية كهربائية فائقة في درجات حرارة  
مرتفعة نسبياً.

209 **buffer**  
*tampon*

مادة، أو مزيج من مواد، تعمل عند وجودها في  
 محلول على تعديل الأثر الذي تسبّبه إضافة حمض (أو  
 قاعدة) قوي إليه، محافظة على قيمة ثابتة تقريباً لأسه  
الميدروجيني (pH).

210 **buffer capacity**  
*capacité du tampon*

المقدرة النسبية لمادة دارئة أو محلول دارئ على  
 مقاومة تغييرات الأس الميدروجيني (pH) في وسط  
 ما، عند إضافة حمض أو قاعدة إليه.

211 **buffer solution**

*solution tampon*

محلول دارئ

محلول يمكن أن تضاف إليه مقادير معتدلة من حمض قوي أو من قاعدة قوية دون أن تحدث تغيراً ملحوظاً في قيمةأسه الميدروجيني (pH). تتكون هذه الحالات عادة من حمض ضعيف وأحد أملاحه (مثل حمض الأسيتيك وأسيتات الصوديوم)، أو من قاعدة ضعيفة وأحد أملاحها (مثل الأمونيا وكlorيد الأمونيوم)، وتستعمل في العديد من العمليات الكيميائية والبيولوجية.

212 **build up**

*construction*

تركيم

- إقامة شيء من قطع متفرقة.
- إقامة متدرجة لشيء قطعة فوق قطعة أو طبقة فوق طبقة وجمعها بهادة لاصقة فيها بينها مثل الغراء.

213 **buna rubber**

*caoutchouc buna*

مطاط بونا

الاسم التجاري لمطاط اصطناعي ولمواد شبيهة بالمطاط، يتكون غالباً من مزيج من البوتادين والأكريلونتيل بنسبة 70% من الأول و30% من الثاني.

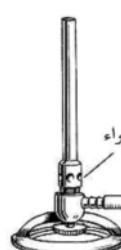
دارئ

214 **Bunsen burner**

*brûleur de Bunsen*

حرّاق بنسن

أنبوب معدني أسطواني بطول 12 سم، مزود بـمأخذ للغاز، فيه ثقوب قرب قاعدته لضبط تزويده بالهواء. يشتعل مزيج الغاز والهواء في رأس الحراق بشعلة مضيئة ذات درجة حرارة شديدة الارتفاع. يستعمل في المخابر وينسب إلى الكيميائي روبرت ويليام بنسن الذي صممته وصنعه في سنة 1899.



215	<b>burette</b> <i>burette</i>	سحاحة	221	<b>butane</b> <i>butane</i>	بوتان هيدروكربون من زمرة الألكانات، صيغته $C_4H_{10}$ . وهو غاز شديد الثبات، يوجد في الغاز الطبيعي، ويؤخذ من نواتج تكسير النفط، له ماكبان هما البوتان النظامي $CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$ ، ويستعمل بخاصة وقوًّا غازياً ولتحضير البوتادين، وإيزو البوتان.
216	<b>burn (v)</b> <i>brûler</i>	يمحرق .burning	222	<b>butanol</b> <i>butanol</i>	بوتانول غُول بوتيلي صيغته المجملة $C_4H_{10}O$ ، وهو سائل عديم اللون، سام، ذَواب في معظم المذيبات العضوية، له أربعة ماكبات هي الغُول البوتيلي النظامي $CH_3(CH_2)_3OH$ ، والغُول الإيزوبوتيلي $(CH_3)_2CHCH_2OH$ ، والغُول البوتيلي الشاني $CH_3CH_2CH(OH)CH_3$ . $(CH_3)_3COH$
217	<b>burner</b> <i>brûleur</i>	حرّاق	223	<b>butanone</b> <i>butanone</i>	بوتانون هو ميتيل إيتيل كيتون، صيغته $CH_3COCH_2CH_3$ وهو سائل عديم اللون، يغلي قُرب الدرجة 80°س، ويستعمل مذيباً.
218	<b>burning</b> <i>combustion</i>	حرق، احتراق	224	<b>butter</b> <i>beurre</i>	زبدة Lat. <i>butyrum</i> ; Gr. <i>boutyron</i> = <i>bous</i> (بقرة) + <i>tyros</i> (جبن) مادة غذائية دهنية، تستخرج من الحليب أو القشدة. تكون من مستحلب جامد من كريات دهنية وفقاعات هوائية وقطيرات ماء تتجمع بعضها مع بعض عند مخض الحليب أو القشدة.
219	<b>burnishing</b> <i>polissage</i>	تلمع			
220	<b>butadiene</b> <i>butadiène</i>	بوتادين			

أنبوبة زجاجية مدرّجة تستعمل لنقل حجوم صغيرة مختلفة من سائل، وغالباً ما تزوّد بصنبور للتحكم في تدفق السائل منها. تستعمل في عمليات التحليل الحجمي.

فرن يحرق فيه وقود صلب أو سائل أو غازي لتوليد طاقة، أو تحرق فيه خامات الكبريت أو مركباته لإنتاج ثنائي أكسيد الكبريت.

تفاعل كيميائي سريع مادة مع الأكسجين، يرافقه انتشار حرارة، وضوء أحياناً، وقد يكون غير تام، وذلك عند عدم كفاية كمية الأكسجين المتاحة.

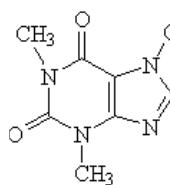
إنهاء سطح فلز بتمليسه وتلميعه، بال轉ّ مع كرات فولاذية، أو بذلكه بوسادة معدنية صلدة.

هيدروكربون ثانوي الأوليفين، صيغته  $CH_2=CH-CH=CH_2$ . وهو غاز عديم اللون، سهل التميسع، شديد الالتهاب والفعالية، ذَواب في الغُول والإيتر وعديم الذوبان في الماء، يتبلمر بسهولة ويستعمل بخاصة في صناعة المطاط الاصطناعي.

<p><b>225 butyl</b> <i>butyle</i></p> <p>أي واحد من جذور أربعة صيغتها العامة <math>C_4H_9</math>.</p> <p>انظر <i>butanol</i>.</p>	<p><b>227 bypass</b> <i>deviation</i></p> <p>- ممر يوفر مساراً بديلاً لمسار لا يعمل.</p> <p>- ممر إضافي يمر فيه سائل حول موقع محدد، ليعود بعده إلى ممره الرئيسي.</p>	<b>مجاز</b>
<p><b>226 butyric acid</b> <i>acide butyrique</i></p> <p>سائل عديم اللون له ماكبان:</p> <p>- حمض البوتيريك النظامي وصيغته: <math>CH_3CH_2CH_2COOH</math></p> <p>الماء، يوجد في الزبدة على شكل غليسريد، وفي الزبدة الزنخة على شكل حمض حر ذي رائحة غير مستحبة، يستعمل هذا الماكب، على شكل إستر، في صناعة المواد المنكهة والمواد الصيدلانية وسواها.</p> <p>- إيزو حمض البوتيريك.</p>	<p><b>228 by-product</b> <i>sous produit</i></p> <p>مركب ثانوي أو إضافي، يتشكل مع تشكيل منتج كيميائي أساسي، ومثاله الغليسروول الذي يتشكل في صناعة الصابون.</p>	<b>منتج ثانوي</b>

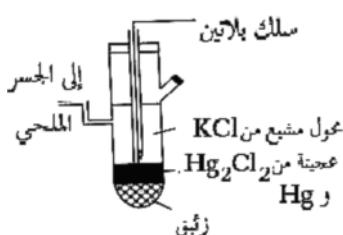
\* \* \*

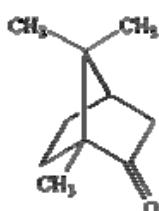
# - C -

<b>1 c.g.s.system</b>	الجملة السغبية <i>système c.g.s</i>	سيزيوم sézium
	جملة واحدت أبعاد يقدر الطول فيها بالستيمتر، والكتلة بالغرام، والزمن بالثانية.	أزرق Lat. caesius = عنصر كيميائي رمزه Cs، عدده الذري 55 وكتلته الذرية النسبية 132.905؛ كثافته 1.87 ودرجة انصهاره 28.5° س ودرجة غليانه 670° س. وهو عنصر قلوي يقع في الفصيلة Ia من الجدول الدوري، ويعد أكثر العناصر كهرجابية، ذو لون فضي، يفكك الماء، ويحفظ لذلك في الكيروسين، ويستعمل حفازاً في صناعة الخلايا الضوئية والمصابيح الإلكترونية.
<b>2 cadaverine</b>	جيفين <i>cadavérine</i> Lat. cadavere = تلاشي	كافيين <i>cafféine</i> Ar. coffeea. قهوة: العربية
	أمين ثنائي سائل غير سام، صيغته $\text{NH}_2(\text{CH}_2)_5\text{NH}_2$ ؛ ذواب في الماء والغَوْل وقليل الذوبان في الإيتير. ينشأ عن نزع الكربوكسيل من الليزين عند تفسخ لحم الجيفة بفعل ما فيها من الجراثيم الفعالة، ويستعمل في صناعة البلمرات العالية والمواد الوسيطة وفي الدراسات البيولوجية.	مادة قلوية بلورية الشكل، $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}_2\text{N}_4\text{H}_2\text{O}$ صيغتها  ذوّابة في الكلوروفورم وقليلة الذوبان في الغَوْل والماء.
<b>3 cadmium</b>	كادميوم <i>cadmium</i> Lat. cadmia; Gr. kadmeia	رمز الحريرة cal. calorie. انظر calorie. اختصر
	عنصر كيميائي رمزه Cd، عدده الذري 48 وكتلته الذرية النسبية 112.40؛ كثافته 8.642 ودرجة انصهاره 320.9° س ودرجة غليانه 767° س. وهو عنصر انتقالي يقع في الفصيلة IIb من الجدول الدوري، ذو لون أبيض قصديري، مطّال (مطيل) وطروق، يستعمل أساساً لطلاء الحديد والفولاذ وسواماً لوقايتها من التآكل، كما يستعمل لتلوين الزجاج وفي صناعة المدخرات القلوية (Ni-Cd)، وماضاً للنترنونات في المفاعلات النووية.	يمكن تحضيرها صناعياً بمَيْكَةِ التيوبرومين، تنتج معظم كمياتها التجارية كمنتج ثانوي بنزع الكافيين من حبوب البن.
<b>4 caesium=cesium</b>		كالسيفروول <i>calciférol</i> vitamine D2 للفيتامين D انظر .vitamine D

<b>8 calcification</b>	تكلس	عنصر كيميائي رمزه Ca، عدده الذري 20، وكتلته الذرية النسبية 40.08، كثافته 1.54، درجة انصهاره 845° س ودرجة غليانه 1484° س. وهو عنصر قلوي ترابي يقع في الفصيلة IIa من الجدول الدوري، ذا لون أبيض، طري نسبياً، له نظير مشع هو $\text{Ca}^{45}$ الذي يبلغ عمره النصفى 152 يوماً، لا يوجد حرّاً في الطبيعة ويوجد في الصخور على شكل كربونات وسلفات وفسفات، يحضر صناعياً بت BXHIN كربونات الكالسيوم مع الألومنيوم في درجات حرارة مرتفعة.
<b>9 calcination</b>	تكليس	<b>14 calender (v)</b> تصقل <i>polir</i> أسطوانة = Gr. kylindros يممر مادة بين مجموعة من البكرات أو الأسطوانات لتصفيتها (تحويلها إلى صفائح رقيقة) أو لتمليسها وتلميعها؛ يطلق هذا المصطلح (الأجنبي)، عند استعماله اسمياً، على الآلة التي تؤدي هذا العمل.
	<i>calcination</i>	
	تسخين مادة عضوية إلى درجة حرارة مرتفعة، أدنى من درجة انصهارها، وذلك بغية:	
	- تحويلها إلى مسحوق أو إلى حالة سهلة التفتت.	
	- نزع المواد الطيارة منها، مثل نزع الماء من الغضار أو نزع $\text{CO}_2$ من كربونات الكالسيوم $\text{CaCO}_3$ للحصول على $\text{CaO}$ .	
	- الحصول على الأكسيد الفلزية.	
<b>10 calcine (v)</b>	يكليس	<b>15 calibrate (v)</b> يعابر <i>calibrer</i> قالب = عربي يحدد، بالقياس أو بالمقارنة بمواصفة قياسية، مقدار انحراف القراءة التي يدل عليها كل تدرج على آلة قياس عن قيمتها المعيارية، بغية تحديد القيم الصحيحة لهذه التدرجات.
	<i>calciner</i>	
	كلس = Lat. calc	
	.calcination	
	انظر	
<b>11 calcined soda</b>	رماد الصودا	<b>16 calibration</b> تعبير، معايرة <i>calibrage</i> إجراء التحديد المعّرف في (.calibrate، انظر v).
	<i>cendre de soude</i>	
	.soda ash	
	انظر	
<b>12 calcite</b>	كالسيت	<b>17 californium</b> كاليفورنيوم <i>californium</i>
	<i>calcite</i>	
	أكثر كربونات الكالسيوم ثباتاً، يتبلور على شكل سداسي معنوي الأوجه، يسمى أيضاً: calspar و .iceland spar	
<b>13 calcium</b>	كالسيوم	عنصر مشع مماثل عنصر اليورانيوم، رمزه Cf عدده الذري 98، وهو واحد من مجموعة الأكتينيدات، يقع في
	<i>calcium</i>	
	دلاة على فلز = Lat. calc+-ium	

الفصيلة IIIb من الجدول الدوري، أمكن الحصول عليه بقذف النظير 242 عنصر الكوريوم بالجسيمات ألفا.	21 calorific <i>calorifique</i> Lat. <i>calorificus</i> -+- <i>ficus</i> = (متعلق بـ)	حراري calorifique ما يدل على الحرارة أو يرتبط بها، مثل السعة الحرارية لوقود ما.
18 calomel <i>calomel</i> Lat. <i>calomelas</i> ; Gr. <i>kalos</i> = جميل مُرَكَّب صيغته $Hg_2Cl_2$ كثافته 6.48، لا ينحل في الماء ويذوب في الماء الملكي، يوجد في الطبيعة على شكل بلورات رباعية الأوجه، بلون أبيض أو مائل إلى الرمادي أو الأصفر، ويكون على شكل مسحوق بترسيبيه من محلوله أو بتصعيد مزيج من الزئبق والكلور، ويستعمل مبيداً للحشرات والفطريات.	22 calorific value <i>valeur calorifique</i> مصطلح يستعمل لتقدير طاقة وقود ما، وهو كمية الحرارة المنتشرة من احتراق واحدة الكتلة منه.	قيمة حرارية valeur calorifique مصطلح يستعمل لتقدير طاقة وقود ما، وهو كمية الحرارة المنتشرة من احتراق واحدة الكتلة منه.
19 calomel electrode <i>électrode à calomel</i> إلكترود مرجعي ذو كمون محدد، يتكون من زئبق وكالوميل $Hg_2Cl_2$ و محلول كلوريد البوتاسيوم. يستعمل لقياس القوة المحركة الكهربائية والأس الهيدروجيني (pH) في المحاليل. يعرف أيضاً .calomel half-cell	23 calorimeter <i>calorimètre</i> جهاز يستعمل لقياس الخصائص الحرارية وتعيينها، كتعيين القيمة الحرارية والحرارات النوعية والسعات الحرارية، وذلك بقياس حرارة احتراق مادة عضوية في المسعر القبلي. انظر .bomb calorimeter	مشعر calorimètre جهاز يستعمل لقياس الخصائص الحرارية وتعيينها، كتعيين القيمة الحرارية والحرارات النوعية والسعات الحرارية، وذلك بقياس حرارة احتراق مادة عضوية في المسعر القبلي. انظر .bomb calorimeter
20 calorie <i>calorie</i> Lat. <i>calor</i> = حرارة واحدة الطاقة الحرارية، وتعادل 4.184 جول، وهي مقدار الحرارة اللازم لرفع درجة حرارة غرام واحد من الماء من الدرجة 14.5° س إلى الدرجة 15.5° س تحت ضغط ثابت هو الضغط الجوي النظامي. مختصرها cal.	24 calorimetric <i>calorimétrique</i> ما يتصل بقياس كميات الحرارة. انظر .calorimeter	مسعري calorimétrique ما يتصل بقياس كميات الحرارة. انظر .calorimeter
	25 calorimetry <i>calorimétrie</i> قياس كمية الحرارة calorimétrie تعين كمية الحرارة المتضمنة في حالاتٍ وتحولاتٍ عدّة، مثل الفياغلات الكيميائية وتبدلات الحالة وتشكل المحاليل، وتعيين السعات الحرارية للمواد.	قياس كمية الحرارة calorimétrie تعين كمية الحرارة المتضمنة في حالاتٍ وتحولاتٍ عدّة، مثل الفياغلات الكيميائية وتبدلات الحالة وتشكل المحاليل، وتعيين السعات الحرارية للمواد.
	26 camphor <i>camphre</i> Ar: كافور Lat. <i>camphora</i> كافور شبه ترييني مشبع ثنائي الحلقة. صيغته $C_{10}H_{16}O$ ، ذو شكل بلوري شبيه بالصمغ، يوجد على ثلاثة أشكال متباعدة في فعاليتها الضوئية، إلا أن لها كلها الخصائص ذاتها، وهي:	كافور camphre Ar: كافور Lat. <i>camphora</i> كافور شبه ترييني مشبع ثنائي الحلقة. صيغته $C_{10}H_{16}O$ ، ذو شكل بلوري شبيه بالصمغ، يوجد على ثلاثة أشكال متباعدة في فعاليتها الضوئية، إلا أن لها كلها الخصائص ذاتها، وهي:





- شكل يميني التدوير يؤخذ من شجرة الكافور.
- شكل يساري التدوير يوجد في بعض الزيوت النباتية، مثل الأقحوان.
- شكل راسيمي (غير فعال ضوئياً) يصنع من التربينات ومشتقاتها.

27 candela

*candela*Lat. *candela*=شمعة

واحدة دولية لقياس شدة الإنارة، وهي شدة إنسارة سطح مساحته 5 ملم<sup>2</sup> من البلاتين المسخن حتى درجة انصهاره البالغة 1773.5 °س.

28 candescence

توهج

*candescence*Lat. *candescere* = يلمع

تألق باهر من مصدر حراري غالباً.  
انظر .incandescence

29 candle

شمعة

*bougie*Lat. *candela*=شمعة

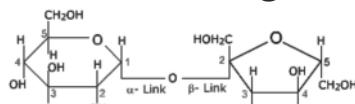
جسم أسطواني غالباً من شمع أو سحم حيواني في وسطه فتيلة من قطن أو كتان، يصب في قالب معدني يكسبه الشكل المراد، ويصدر ضوءاً عند إشعاعه.

30 cane sugar

سكر القصب

*sucré de canne*

السكروز المستخرج من قصب السكر. انظر .saccharose



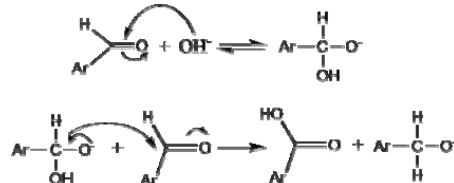
غلوكونز

فركتوز

## 31 Cannizaro reaction

*réaction de Cannizaro*

تفاعل ألدهيدات مع مواد قلوية، يختزل فيه جزيء ألدهيد إلى جزيء من عُوله المواتق، ويتأكسد فيه جزيء آخر إلى ملح حمض المواتق.



## 32 caoutchouc

كاوتشوك

*caoutchouc*

sp.cauchuc=مطاط

مطاط خام تم إنصажه على البخار ليتحول إلى كتلة صلبة داكنة.

سعة

## 33 capacity

*capacité*Lat. *capacitas*(v.*capere*)= يتسع

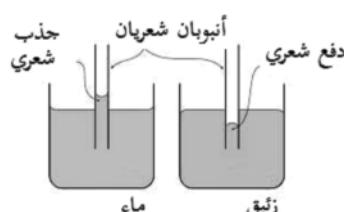
القدرة على الملاعة أو التقبيل، مثل سعة الامتصاص.

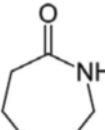
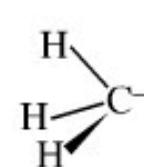
خاصة شعرية

## 34 capillarity

*capillarité*Lat. *capillaris*=شعر

الفعل الذي يرتفع أو ينخفض بموجبه سطح سائل في موضع ثماسه مع جسم صلب ما، وذلك تبعاً لقوى التجاذب النسبي بين جزيئات السائل فيها وبينها مع الجسم الصلب. تلاحظ خاصة في الأنابيب الشعرية حيث يعلو سطح السائل في الأنابيب، أو ينخفض، عن مستوى في الوعاء الذي وضع الأنابيب الشعرية فيه.



35	<b>capillary</b> <i>capillaire</i>	شَعْرِيٌّ	40	<b>caraway</b> <i>carvi</i>	كراويا Kraoia
	وصف لشيء، مثل أنبوب في وسطه وعلى امتداد محوره فراغ دقيق جدًا يشبه الشعر في دقتها يرتفع أو ينخفض مستوى سائل فيه عند غمره في السائل، عن مستوى السائل في الوعاء الذي غمر فيه.			كراويا: العربية نبة معمرة من فصيلة الخيميات ذات زهر أبيض، تستعمل بذورها في الطبخ، تابلاً ومنكها، ومصدراً لزيت.	
36	<b>caproic acid</b> <i>acide caproïque</i> Lat. <i>caper +oic</i>	حمض الكابروليك	41	<b>caraway oil</b> <i>essence de carvi</i>	زيت الكراويا Zait al-kraoia
	حمض دسم سائل صيغته $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$			زيت عطري يؤخذ من بذور ثمرة الكراويا، يستعمل في الصناعات الصيدلانية ومنكها للأطعمة والأشربة.	
		يوجد على شكل إستر غليسرولي في الشحوم والزيوت، مثل الزبدة وزيت جوز الهند، ويحضر صناعياً، يستعمل في الصناعات الصيدلانية ويسمى أيضاً hexanoic acid.			
37	<b>caprolactam</b> <i>caprolactam</i>	كابرولاكتام	42	<b>carbamate</b> <i>carbamate</i>	كربيمات Carbamates
		أميد حلقي بلوري ذو لون أبيض، ينتج بحلمهته أمينو حمض الكابروليك؛ يستعمل أساساً في صناعة خيوط النايلون.			ملح أو إستر حمض الكربياميكي.
38	<b>capsule</b> <i>capsule</i> Lat. <i>capsula=علبة صغيرة</i>	محفظة	43	<b>carbamic acid</b> <i>acide carbamique</i>	حمض الكرباميكي Acide carbamique
	غلاف من مادة قابلة للذوبان في المعدة، تعبأ فيه الأدوية التي تعطى عن طريق الفم.			حمض صيغته $\text{NH}_2\text{COOH}$ ، يوجد أصلحاً (مثل البولة) وإستراتٍ. ويسمى أيضاً amidocarbonic acid.	
39	<b>capture</b> <i>capture</i> Lat. <i>captura (v.capere)</i>	أسرُّ	44	<b>carbamyl</b> <i>carbamyl</i>	كربيamil Carbamyl
	إمساك شيء ما وأخذنه بقوه، مثل اندماج جسيم عنصري أولي (نترون أو إلكترون) في نواة ذرية، تتشطر إثره أو تصدر الأشعه غاماً.			الجزء $\text{NH}_2\text{CO}-$ حمض الكرباميكي. يعرف أيضاً بـ .carbamoyl	
			45	<b>carbanion</b> <i>carbanion</i>	كربانيون Carbanion
					أيون عضوي رمزه $\text{R}_3\text{C}^-$ ، يحمل شحنة سالبة على ذرة الكربون فيه؛ ينشأ عن انشطار الروابط C-H أو C-C؛ من أمثلته ميتيل الكربانيون. قارن مع carbonium.
			46	<b>carbene</b> <i>carbène</i>	كربين Carbene

أيون فيه ذرة كربون ثنائية التكافؤ، تحمل إلكترونات غير متشاركة، قد يكون موجب التكافؤ، مثل  $R_2C^{++}$  أو  $H_2C^-$ ; أو  $R_2C^-$ : قصير الأجل لذلك يصعب الحصول عليه حراً، إلا أنه يؤدي دوراً هاماً كمادة وسطية في التفاعلات الكيميائية.

**47 carbide** كربيد  
*carbure*

مركب ثانوي يشكله الكربون مع عنصر أكثر كهربائية منه، على الأغلب، مثل كربيد الكالسيوم  $CaC_2$  الذي يتفكك في الماء إلى غاز الأستيلين  $C_2H_2$  وهيدروكسيد الكالسيوم.

**48 carbohydrate** كربوهيدراز  
*carbohydrase*

الاسم القديم لـ *glycosidase*، وهو أيّ من مجموعة إنزيمية تُوجّه نشاطها التحفيزي نحو هضم أو حلمة الكربوهيدرات. منها الأميلاز والإنفرتاز والمالتاز.

**49 carbohydrate** كربوهيدرات  
*hydrate de carbone*

صنف من المركبات العضوية المكونة من عناصر الكربون والهيدروجين والأكسجين، التي يكون الأخيران فيها بنسبيتها التي في الماء، أو ما هو قريب منها. وهي أغوال أليدهيدية أو أغوال كيتونية أو مركبات تتوجهها بالحلمة. ينشأ معظمها في النباتات الخضراء، ومنها السكريات والنشا والسيلولوز.

**50 carbon** كربون  
*carbone*

Lat. *carbo*= جمرة

عنصر لا فلزي رمزه C، عدده الذري 6، وكتلته الذرية النسبية 12.0111. رباعي التكافؤ غالباً

وثنائيه أحياناً، يقع في الفصيلة IVa من الجدول الدوري، وهو مكون أساسى في كل المركبات العضوية وفي بعض المركبات اللاعضوية، مثل  $CO_2$ ,  $CCl_4$ . يوجد على أشكال بلورية متعدلة مثل الالماس والغرافيت، وعلى عدة صور عديمة الشكل (البلورية)، كما في الفحم النباتي والفحם الحيواني وأسود الكربون... له نظيران  $C^{13}$  و  $C^{14}$  يستعملان عنصر افتقاء وتتبع.

**51 carbon black** سناج، أسود الكربون  
*noir de carbone*

أنماط لا بلورية مختلفة من الكربون، فائقة النعومة، تنشأ عن الاحتراق غير التام، أو عن التفكك الحراري للغاز الطبيعي وللفحوم الهيدروجينية السائلة، وتباعى أنماطها تبعاً لطريقة تحضيرها. لا تتحلل في المذيبات وتستعمل في صناعة المطاط والأحبار والمقوامتات الكهربائية.

**52 carbon cycle** دورة الكربون  
*cycle de carbone*

سلسلة تفاعلات يدور فيها الكربون، ويعاد تدويره في النظام البيئي حيث تأخذه النباتات من ثنائي أكسيد  $CO_2$  في عملية الاصطناع الضوئي وتحوله إلى كربوهيدرات مطلقة غاز الأكسجين  $O_2$  في الجو. تستعمل النباتات هذه الكربوهيدرات في عمليات تنفسها كما يستعملها الحيوان الذي يقتات على النبات، فتتفكك مطلقة غاز  $CO_2$  في الجو. تتعرض دورة الكربون في الطبيعة إلى خطر التصدع بسبب تزايد نسبة  $CO_2$  في الجو ونشوء الدفيئة حول الكره الأرضية.

**53 carbon dating** تاريخ بالكربون  
*datation par carbone*

طريقة لتعيين عمر قطع أثرية تحوي مادة ذات منشأ حيوي. فالعضوية الحية تبادل بالنظير  $C^{12}$  فيها النظير  $C^{14}$  من الجو؛ يستمر هذا التبادل ما دامت الحياة قائمة فيها ويتوقف بانقضائها، وعندها يبدأ مقدار النظير  $C^{14}$  فيها بالتناقص، بحيث يمكن تعين عمر تلك القطع من معرفة مقدار هذا النظير فيها.

**54 carbon dioxyde**      **ثنائي أكسيد الكربون**

*dioxide de carbone*

غاز صيغته  $CO_2$ ، عديم اللون أثقل من الهواء، لا يحترق، ينحل في الماء معطياً حمض الكربونيكي، ينتج من تفاعل الهموپر مع الكربونات ومن عمليات التخمر واحتراق المواد العضوية احتراقاً تاماً وتفككها. يستعمل بشكليه الغازي والممیع في صناعة الأشربة ولإطفاء الحريق، وبشكله الصلب (الثلجي) للتبريد.

**55 carbon disulfide**      **ثنائي سلفيد الكربون**

*disulfide de carbone*

سائل صيغته  $CS_2$ ، عديم اللون قابل للاشتعال، ينشأ عن تفاعل أبخرة الكبريت مع الكربون أو الهيدروكربونات في درجات حرارة مرتفعة، يستعمل مذبياً في صناعة خيوط الفسكون والسيلوفان والكزانات، ومسرعات الفلكنة.

**56 carbon monoxide**      **أحادي أكسيد الكربون**

*monoxide de carbone*

غاز صيغته  $CO$ ، عديم اللون والرائحة، ينشأ عن أكسدة غير تامة للكربون، شديد السمية، إذ يكون مركباً ثابتاً مع هيموغلوبين الدم فيحول دون نقل الأكسجين إلى خلايا الجسم. يستعمل عميل احتزال في الكثير من عمليات التعدين.

**57 carbon tetrachloride**      **رباعي كلوريد الكربون**

*tétrachlorure de carbone*

سائل صيغته  $CCl_4$ ، سام عديم اللون يمتزج بالغاز والإيتر، ويحضر بكلوراة ثنائي سلفيد الكربون أو الميتان؛ يستعمل مذبياً في إطفاء الحريق.

**58 carbonate**

*carbonate*

ملح أو إستر حمض الكربونيكي، أو مركب يحوي الجذر  $-CO_3$ .

**59 carbonation**

*carbonatation*

آلية أو الطريقة التي تنشأ عنها الكربونات.

**60 carbonic acid**

*acide carbonique*

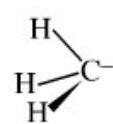
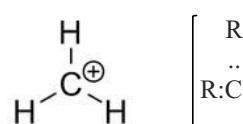
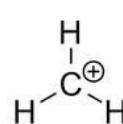
حمض ثنائي القاعدة، صيغته  $H_2CO_3$ ، يعرف فقط في محليله، يتفكك بسرعة معطياً  $CO_2$  و  $H_2O$ . يتفاعل مع القواعد مكوناً كربونات.

**حمض الكربونيكي**

**61 carbonium**

*carbonium*

أيون عضوي يحمل شحنة موجبة متوضعة على ذرة الكربون فيه، مثل:  $H_3C^+$ ,  $R_3C^+$ . يوجد فقط، حيث يوجد، عند وجود الأيون السالب المواتق له، يؤدي دوراً هاماً في تفاعلات الاستبدال في البلمرة التحفizية الحمضية للبروبيلين وسواء. تبدو فيما يلي صيغ كل من الجذر ( $R_3C^-$ ) وأيوني الكربانيون والكربونيوم المشتقتين منه:



أيون الكربانيون      الجذر الحر

62	<b>carbonization</b> <i>carbonisation</i>	تَكْرُبُن، تَفْحِيم التطهير الإللافي (بمعزل عن الماء) لفحم بيتميني للحصول على فحم الكوك وعلى العديد من المنتجات الثانوية، الغازية والسائلة والصلبة.	إدخال الزمرة COOH أو $\text{CO}_2$ في مُركب عضوي وتكوين حمض كربوكسيلي.
63	<b>carbonize(v)</b> <i>carboniser</i>	يُكَرْبِنْ يحوّل إلى كربون بتأثير الحرارة أو بعض العوامل الأكالة.	كربيكسيلي
64	<b>carbonyl</b> <i>carbonyle</i>	كربونيل اسم يدل على الجذر الثنائي التكافؤ $\text{CO}^-$ في الألديهيدات والكيتونات والحموض الكربوكسيلية والإسترات والأميدات، ويُستعمل للدلالة على مُركبات فلزية تحوي المجموعة $\text{CO}$ في صيغتها مثل كربونيلnickel(4). $\text{Ni}(\text{CO})_4$ .	حمض الكربوكسيليك <i>acide carboxylique</i> حمض عضوي صيغته $\text{RCOOH}$ ، يتميز بوجود مجموعة كربوكسيل واحدة أو أكثر، مثل حمض الأسيتيك وحمض البنزويك وحمض الفتاليك.
65	<b>carbonylation</b> <i>carbonylation</i>	كَرْبَلَة إدخال مجموعة الكربونيل في مُركب ما.	كربيكسيلياز <i>carboxylyase</i> إنزيم من إحدى مجموعتين تحفز أولاهما عملية الكربوكسيلة، وتحفز الثانية نزع زمرة الكربوكسيل بأخذ $\text{CO}_2$ . .decarboxylase و carboxylase
66	<b>carboxyl</b> <i>carboxyle</i>	كربيكسيبل الجذر أحادي التكافؤ $-\text{COOH}$ .	مسرطٌ <i>carcinogène</i> Lat. <i>carcin</i> = سرطان مادة هيdroكربونية متعددة النوى، تولد أو تشجع على النمو السرطاني في الخلايا الحية.
67	<b>carboxylase</b> <i>carboxylyase</i>	كربيكسيلاز أي إنزيم يُسرّع في إضافة جزيء $\text{CO}_2$ لتكوين زمرة كربوكسيلية $\text{COOH}$ ، كما في تحول حمض البيروفيك $\text{CH}_3\text{COCOOH}$ إلى حمض أوكزال الأسيتيك $. \text{HOOC COCH}_2\text{COOH}$ .	حال ثمرة عطرية لبنته تنمو في شرق الهند، تستعمل بذورها في التوابل وفي الصيدلة، كما يؤخذ منها زيتها. .cardamon
68	<b>carboxylation</b> <i>carboxylation</i>	كَرْبَكَسَلَة -	زيت الحال <i>essence de cardamome</i>

زيت عديم اللون أو مائل للصفرة ذو رائحة كرائحة الكافور، وطعم لاذع، يؤخذ من بذور المقال، ويستعمل في تحضير مستحضرات صيدلانية وفي تنكية الطعام.

75 **cardiac***cardiaque*

Lat. *cardiacus*; Gr. *kardiakos*: *kardia*=قلب  
ما يدل على صلة بالقلب وبأمراضه.

76 **carnitine***carnitine*

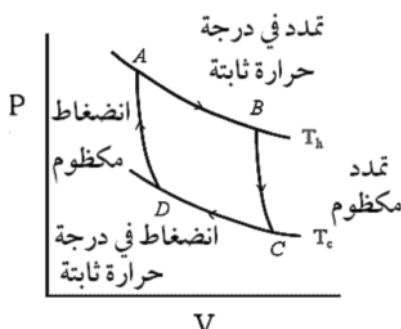
بيتاين أبيض صيغته  $C_7H_{15}NO_3$  يوجد أساساً في النسج العضلية وخاصةً في الكبد والعضلات المخططة، ويعد مثيلاً للفيتامين في بعض الحالات، يسمى أيضاً  $B_T$ . vitamin. انظر *betain*.

77 **Carnot cycle**

دورة كارنو

*cycle de Carnot*

دورة مثالية لأنّة حرارية افتراضية عকوسة، تمر فيها المادة المستعملة في أربع مراحل متعاقبة، هي تتمدد في درجة حرارة ثابتة، فتمدد مكظوم، فانضغاط في درجة حرارة ثابتة، فانضغاط مكظوم، تعود بعده إلى حالتها الأولى التي انطلقت منها.

78 **Carnot principle**

مبادئ كارنو

*principe de Carnot*

مبادئ في الترموديناميكي ينص على أن لكافة الآلات

الحرارية التي تقوم بدورة عكسية بين درجتي حرارة المردود نفسه، وأن قيمته تابع فقط لهاتين الدرجتين، أيًا كان نوع الآلة الحرارية والمادة المستعملة فيها.

قلبي

79 **carnauba wax***cire de carnauba*

شمع قاس عديم الشكل ذو لون أصفر ورائحة ذكية، ينحل في الإيتروالقلويات ولا ينحل في الماء، يؤخذ من نضج أوراق النخيل الشععي، ويستعمل بديلاً عن شمع النحل.

شمع كارنوبيا

80 **carotene***carotène*

Lat. *carota*=جذرة

كاروتين

هيدروكربون صيغته  $C_{40}H_{56}$ . وهو مركب طليعي للفيتامين A ولله بناته الجزيئية الأساسية نفسها، ويتحول إليه في كبد الحيوانات. يوجد في النباتات على شكل أربعة أصباغ.

كاروتيني

81 **carotenoid***caroténoïde*

واحد من عدة أصباغ توجد في العديد من الزيوت النباتية وفي بعض الشحوم الحيوانية، تقع ألوانها بين الأصفر والأحمر الغامق - منها الكاروتينات ألفا وبيتا... ومشتقات عديدة أخرى.

حامل

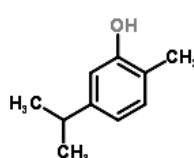
82 **carrier***vecteur, porteur*

مادة تضاف إلى مادة أخرى ضئيلة المقدار فتحملها معها في مسار كيميائي أو فيزيائي مُتيحةً دراسة سلوك المادة الضئيلة، مثل دراسة السلوك الكيميائي لمقدار ضئيل من مادة مُشيّعة لا يمكن به ملاحظة تفاعلاها المميزة بأية وسيلة أخرى. تطلق هذه التسمية أيضًا على الغاز

الذي يحمل العينة المراد تحليلها في التحليل الاستشرابي، كما تطلق على كائن حي متباين الزيغوت يحمل مورثة متمنحة. انظر zygote.

83 carvacrol

كارفاكرول

*carvacrole*

فنول زيتى القوام عديم اللون يغلى في الدرجة 237°س، ينحل في الإيتر والغَوْل والقلويات، ولا ينحل في الماء، يستخرج من الزيوت الطيارة لنباتات مختلفة من الفصيلة الشفوية مثل النعنع والزعتر، ويستعمل مطهراً وفي صناعة العطور ومبادات الفطور. يسمى أيضاً 2-ميتيل-5-إيزوبروبيل الفنول.

84 cascade

شلال

*cascade*Lat. *cascadus* (v. *cadere*)

تتابع مراحل تنطلق كل واحدة منها من خرج المرحلة التي سبقتها، مثل عمود التقطر الذي تُعدّ كل صفيحة فيه مرحلةً في عملية التقطر.

85 casein

казين، جبنين

*caséine*Lat. *caseus*= جبنة

بروتين فسفوري يقع وزنه الجزيئي بين 75000 و 375000 و.ك.ذ. (واحدة الكتلة الذرّية) يعد البروتين الرئيسي في الحليب واللبن والجبنة، ويترسب من الحليب عند تحميضه.

86 cast iron

حديد صب

*fonte*

سيكمة من الحديد والكربون تقع نسبة الكربون فيها بين 2-4% ونسبة السيليكون بين 0.5-3%， وفيها

نحو 0.2-0.4% من الكبريت. قاسية وهشة لا تقبل التصفيف والطرق، وأسهل انصهاراً من الفولاذ حيث تقع درجة انصهارها بين 1200-1250°س كما تقع كثافتها بين 7.6-7.

87 casting

قولبة، مصبوبة

*moulage, coulée*Lat. *castus*= تشذيب

تشكيل مزاج من راتينات، أو من فلزات وسبائك في قوالب ذات أشكال محددة، وتركتها تتصلب دون تعريضها للضغط.

88 castor oil

زيت الخروع

*huile de ricin*Gr. *kastor*= خروع

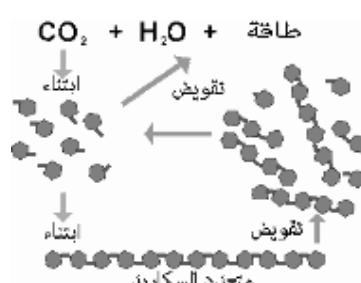
سائل شفاف زيتى القوام عديم اللون أو بلون العنبر، غير جفوف يستخرج من بذور الخروع بمعالجتها بالبارد لأخذ الأنواع الفضلى من الزيت للاستعمالات الطبية كاداة مسهلة، وبالساخن للاستعمالات التجارية كزيت ترليق عالي الجودة. يسمى أيضاً *ricinus oil*.

89 catabolism

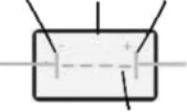
تقويض

*catabolisme*Gr. *katabole*= يطرح

استقلاب تخريبي يعطي منتجات إفراج حقيقة ويجرب طاقة، وقد تنشأ معه مواد جديدة تقويضية بدورها. *anabolism* بـ قارن



90	<b>catalyse(v)</b> <i>catalyser</i>	يُحَفِّزُ يُحْفِزُ	95	<b>cataphoresis</b> <i>cataphorèze</i>	رحalan كاتودي (مهبطي) حركة جسيمات معلقة في سائل نحو الكاتود (تأثير قوة حركة كهربائية تعمل بين الكاتود والأنود المغمورين في السائل)، أهم تطبيقاتها فصل المواد الغروانية مثل البروتينات والغضار، كما تستعمل في عمليات الطلي الغلفاني. تسمى أيضاً: <i>electrophoresis</i> .
91	<b>catalysis</b> <i>catalyse</i> Gr. <i>katalysis</i> ( <i>kata</i> + <i>-lyein</i> )	تحفيز			
	تغيير سرعة تفاعل كيميائي يسببه وجود مقدار ضئيل من مادة تعرف بالحفاز، لا يطرأ عليها أي تبدل بعد انتهاء التفاعل، ومثاله أكسدة $\text{SO}_2$ إلى $\text{SO}_3$ بوجود حفاز من البلاتين.	حفاز	96	<b>catechol</b> <i>pyrocatechol</i>	كاتيكول غُول فنولي صيغته $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2$ ، ذو شكل بلوري، عديم اللون يغدو أبيض عند تعرضه للهواء والضوء. يدوّب في الماء والغُول والعديد من المذيبات العضوية. يُستحصل بحلمة الكاتشين والراتينات والليغينيات وسواها من مواد طبيعية، كما يُصنع بالصهر القلوي لأورتو كلور الفنول، يسمى أيضاً <i>pyrocatechol</i> .
92	<b>catalyst</b> <i>catalyseur</i>	حفاز	97	<b>catecholamine</b> <i>catécholamine</i>	كاتيكولامين أمين عطري حيوي المنشأ ينشأ باستبدال زمرة أمينية بندرة هيدروجين في حلقة الكاتيكول العطرية، مثل الدوبامين والإبينفرين ونورإبينفرين.
93	<b>catalytic</b> <i>catalytique</i>	تحفيزي	98	<b>cathode</b> <i>cathode</i>	كاتود، مهبط (طريق <i>-hodos</i> (kathodos) (kata+أسفل) ( الطريق )
	ما يتضمن تحفيزاً أو يرتبط به أو يدل عليه، مثل التحسين التحفيزي لبعض المشتقات النفطية.				المسرى السالب في خلية تحليل كهربائي، الذي تتجذب نحوه الكاتيونات (المابطات) التي في محلول، ويكتسب شحناته السالبة من وصله بالقطب السالب المُدخلة.
94	<b>catalytic cracking</b> <i>craquage catalytique</i>	تكسير تحفيزي	99	<b>cathode rays</b> <i>rayons cathodiques</i>	أشعة الكاتود (المهبط) radiations cathodiques
	تحطيم زيوت بترولية ثقيلة، مثل زيت الديزل، لإنتاج غازولين برقم أوكтан مرتفع، بوجود حفاز في سير ثابت أو مميك.				

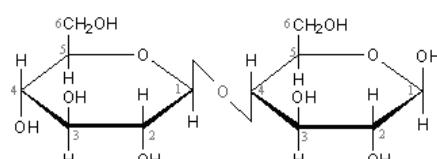
 <p>أشعة من إلكترونات ذات سرعات عالية تطلق من كاتود مسخن في أنبوب مُخلّ، بتأثير حقل كهربائي قوي يُسلط عليه.</p>	<p>أشعة مهبطية مصدر أنبوب إخلاء مهبط حرمة إلكترونات</p>	<p>قوامها ملح أمونيوم رباعي، مثل كلوريد الأمونيوم <math>[C_{16}H_{33}N(CH_3)_3]^+Cl^-</math>؛ وهي مركبات فعالة سطحياً تستعمل عمالء تبييل واستحلاب في المحاليل الحمضية والمعتدلة.</p>
<p><b>100 cathodic</b> <i>cathodique</i></p> <p>ما له صلة بالكاتود أو يرتبط به أو يدل عليه.</p>	<p>كاتودي، مهبطي</p>	<p>تبادل كاتيوني <i>échange cationique</i></p> <p>تبادل أيوني يدخل فيه كاتيون، مثل <math>Na^+</math> أو <math>H^+</math>، محل آخر، مثل <math>Ca^{++}</math> و <math>Mg^{++}</math> في ماء عسر. يسمى أيضاً .base exchange</p>
<p><b>101 cathodic protection</b> <i>protection cathodique</i></p> <p>إجراء يطبق لحماية منشأة معدنية مقامة تحت الماء أو تحت التربة (مثل أنابيب النفط) من التآكل الكهربائي.</p>	<p>حماية كاتودية</p>	<p><b>106 caustic</b> <i>caustique</i></p> <p>حادي</p> <p>Lat. causticus; Gr.kaustikos= حارق</p> <p>مصطلح يدل، إذا ما استعمل وحده، على مادة الصودا الكاوية أو هيدروكسيد الصوديوم، ويدل بصفة عامة على قاعدة قوية وعلى صنف من مواد كيميائية، مثل هيدروكسيد الصوديوم ونترات الفضة وغيرها، تستعمل لتأثيرها الأكال أو المخرّب للنسج الحي، وتشعر بإحساس بالحرق.</p>
<p><b>102 cation</b> <i>cation</i></p> <p>Gr. kation (v.katienai= يحيط)</p> <p>أيون موجب الشحنة، مثل <math>H^+</math>, <math>Ca^{++}</math>, <math>NH_4^+</math>، وهو في محلول كهربائي، الأيون الذي يتوجه نحو المهبط بتأثير قوة محركة كهربائية مُسلطة بين مسريرين في محلول، حيث يفرغ شحنته فيتحرر على المهبط أو يتوضع عليه.</p>	<p>كاتيون، هابطة</p>	<p><b>107 caustic soda</b> <i>soude caustique</i></p> <p>صودا كاوية</p> <p>الاسم التجاري هيدروكسيد الصوديوم.</p>
<p><b>103 cationic</b> <i>cationique</i></p> <p>ما يتعلق بالكاتود أو يرتبط به أو يدل عليه. وهو أيضاً صفة تطلق على مركبات كيميائية فعالة سطحياً، لوجود مجموعة عضوية نفورة من الماء فيها، تستعمل لتجمیع الفلزات التي لا تتجمع بالکواشف المعتادة.</p>	<p>كاتيوني</p>	<p><b>108 cavity</b> <i>cavité</i></p> <p>جوف</p> <p>Lat. cavus= جوف</p> <p>فراغ ثلاثي الأبعاد في مادة أو كتلة جسم ما.</p>
<p><b>104 cationic detergent</b> <i>détergent cationique</i></p> <p>أي واحد من مجموعة من المنظفات الاصطناعية التي</p>	<p>منظف كاتيوني</p>	<p>خلية</p> <p><b>109 cell</b> <i>cellule</i></p> <p>Lat. cella (v.cellere= ينفي)</p>

- أصغر وحدة بنوية وظيفية في مادة حية قادرة على العمل ككيان مستقل، تتألف من نواة وسيتوبلازم، يحيط بها غشاء بلازمي.

- ترتيب كهربائي لتحويل الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية، مثل الخلايا الجافة والمرامك والمدخرات.

110 **cellobiose***céllobiose*

ثنائي سكّاريد صيغته  $C_{12}H_{22}O_{11}$  ينشأ من جزئي  $\beta$ -الغلوكوز، ويحصل عليه بالحلمية الجزئية للسيلولوز.

111 **cellophane***célophane*

صفائح رقيقة شفافة من السيلولوز المتجدد، صامدة تجاه الرطوبة، تعالج أحياناً بإضافة أصبغة وملونات ومعوقات اشتعال إليها، وتستعمل أساساً لتغليف المواد الغذائية أو لعمل أكياس التحال.

112 **cellular***cellulaire*متعلق بالخلية=Lat. *cellularis*=

- ما يميز الخلية أو يدل عليها.
- ما يحوي فجوات ومسام في بيته.
- ما يستعمل وحدات أو أقساماً منفصلة، أو يتكون منها.

113 **cellulose***cellulose*

سيلولوز

*célulose*

ثاني سكّاريد صيغته  $C_{12}H_{22}O_{11}$  ينشأ من جزئي  $\beta$ -الغلوكوز، ويحصل عليه بالحلمية الجزئية للسيلولوز.

سيلوفان

*cellophane*

(ملء) Lat. *cellula-*+*-ose* (خلية)

متعدد سكاريد صيغته  $(C_6H_{10}O_5)_n$  يتكون من سلاسل طويلة مستقيمة غير متفرعة من واحdas  $\beta$ -D-الغلوكوز، وهو أكثر المواد توفراً في المملكة النباتية إذ يعد المكون الرئيسي لكل النسج والألياف النباتية، كما يعد المادة الأساسية في صناعة النسيج والورق.

114 **cellulose acetate***acétate de cellulose*

واحد من إسترات متعددة تنشأ بأستلة السيلولوز، جزئياً أو كلياً، ببلا ماء الأسيتيك وحمض الأسيتيك وحمض الكبريتيك المركز؛ تستعمل لصناعة ألياف الأسيتات. تسمى أيضاً أسيتات acetate.

115 **celsius degree***degré celsius*

درجة الحرارة الموافقة لجزء من مئة جزء من المسافة على مقاييس درجة الحرارة بين نقطتين معياريتين هما درجة الصفر، الدالة على درجة حرارة تجمّد الماء المُقطّر، ودرجة المائة، الدالة على درجة حرارة غليانه.

116 **cement***ciment*حجر خشن=Lat. *cementum*=

مسحوق رمادي ناعم جداً مُكوّنٌ من أكسيد الكالسيوم والألومنيوم والحديد والمنجنيزيوم؛ تحرق معًا في فرن ثم تسحق، وتكون بعد مزجها بالماء كتلة تتقدّس ببطء بفعل الارتباط الكيميائي بين مكوناتها وتهذّبها وتبلورها.

خلويٌّ

*cément*

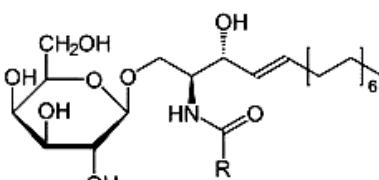
إسمنت

سيلولوز

*célulose*

سمّكة

117 **cementation***cémentation*

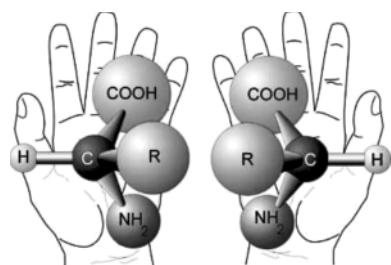
<p>طريقة لكساء القطع الفولاذية أو الحديدية بفلز آخر، وذلك بغمرها بمسحوقه وتسخينها إلى درجة حرارة أدنى من درجات حرارة انصهار الفلزات المعنية، التي يرتبط بعضُها ببعضٍ كيميائياً. يجري بهذه الطريقة كساء الحديد والفولاذ بالزنك والكروم والألومنيوم والسيلikon.</p>	<p>لفصل موادها بدلالة كثافاتها، بتأثير القوة النابذة، مثل فصل القشدة عن الحليب.</p>
<p><b>118 centesimal</b> <i>centésimal</i> جزءٌ مئويٌ</p> <p>جزءٌ من مئة جزءٍ من واحدة قياسٍ ما، مثل سنتيمتر وستيوبواز.</p>	<p><b>124 centrifuge(v)</b> <i>centrifugier</i> ينبذ يُخضع لتأثير القوة النابذة.</p>
<p><b>119 center of symmetry</b> <i>centre de symétrie</i> مركز تناظر نقطة داخل بلورة تتناظر بالنسبة إليها، أزواج متقابلة من سطوح البلورات وحافتها المتماثلة.</p>	<p><b>125 cephalin</b> <i>céphaline</i> نبات عرق الذهب Lat. <i>cephalina</i>=</p>
<p><b>120 centrifugal</b> <i>centrifuge</i> نابذ يعمل بتأثير القوة النابذة، أو يسعى بعيداً عن المركز أو المحور.</p>	<p><b>126 ceramic</b> <i>céramic</i> خَرَف (سيراميك) Gr. <i>keramikos</i>=</p>
<p><b>121 centrifugal force</b> <i>force centrifuge</i> قوة نابذة القوة المؤثرة في جسم مادي، الموجهة إلى خارج المسار المنحني الذي يتحرك عليه.</p>	<p>مجموعة منتجات تصنُع من العضار بشيءٍ في درجات حرارة مرتفعة.</p>
<p><b>122 centrifugation</b> <i>centrifugation</i> تبنيذ .centrifugal force، انظر</p>	<p><b>127 cerebroside</b> <i>cérébroside</i> سيربروزيد واحد من مجموعة ليبيدات أساسية غليوكوزيدية شبيهة بالشمع ذات لون أبيض، توجد في الدماغ وفي أنسجة عصبية أخرى، تعطي بحلّها السفينغونول وحمض دسماً وأحادي سكاريد مثل الغالاكتوز.</p>
<p><b>123 centrifuge</b> <i>centrifugeuse</i> Lat. <i>centrifugus</i> (centri-+fugus) ((يفرّ من) مركز) آلية لتحريك السوائل بسرعة، حول محور دوران،</p>	<p> <b>128 ceresin</b> <i>cérésine</i> سيريزين Lat. <i>cera</i>=</p>

			<b>سلسلة</b>
	- شمع أبيض أو أصفر، قاس ولهش، يصنع بتنقية الأوزوكريت، ويستعمل بدلاً عن شمع النحل.	133 <b>chain</b> <i>chaîne</i> Lat. catena= سلسلة	
	- شمع بارافيني ذو خواص مشابهة لخواص شمع النحل.	عدد من الذرات مرتبطة بعضها ببعض كارتباط حلقات السلسلة؛ منها سلاسل مفتوحة ومترفرعة وجانية.	
129 <b>cerium</b> <i>cérium</i> Lat. ceres= آلة الحبوب	سيريوم Sirium	134 <b>chain reaction</b> <i>réaction en chaîne</i>	<b>تفاعل سلسلي</b>
عنصر ترابي قلوي رمزه Ce، عدده الذري 58 وكتلته الذرية النسبية 140.12، وكثافته 6.9، درجة انصهاره 799° س ودرجة غليانه 2900° س، ويقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري، وبعد أكثر العناصر الترابية القلوية انتشاراً؛ يشبه الحديد في لونه ولمعانه، لكنه طري وقابل للسحب والطرق. يكُون مع الحديد سبائك تستخدم في صناعة أحجار القدح.		سلسلة تفاعلات متالية تشارك فيها جذور حرة، وتكون فيها نواتج مرحلة ما للمواد المتفاعلة للمرحلة التي تليها. قد يكون هذا التفاعل بطريقاً مثل أكسدة زيوت الطعام، أو سرعأ يؤدي إلى حدوث انفجار مثل انشطار نوى اليورانيوم بالنيترونات.	
130 <b>cerosin</b> <i>cérosine</i>	سيروزين C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	135 <b>chain isomerism</b> <i>isomérie de chaîne</i>	<b>تصاوغ سلسلية</b>
	انظر .ceresin	أحد أشكال التصاؤغ البنائي، ينشأ عن اختلاف ترتيب الذرات في الجزيء كما في البوتان	
		CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub> و -2- ميتييل البروبان .CH <sub>3</sub> CHCH <sub>3</sub>   .CH <sub>3</sub>	
131 <b>cetane</b> <i>cétane</i>	سيتان C <sub>10</sub> H <sub>22</sub>	136 <b>chair conformation</b> <i>conformation en chaise</i>	<b>الشكل الدواري للكربسي</b>
هييدروكربون صيغته C <sub>10</sub> H <sub>22</sub> وهو مركب من مكونات النفط، زيت القوام، عديم اللون.			تمثيل فراغي لمركب ذي حلقة سداسية، مثل المكسان الحلقي، تأخذ فيه ذرتان متقابلتان في الحلقة
132 <b>cetane number</b> <i>nombre de cétane</i>	عدد السيتان Octane number		موقعين خارج المستوى الذي يحوي الذرات الأربع الأخرى وعلى نحو تكون فيه إحداهما فوق المستوى والثانية تحته. قارن بـ boat conformation.
عدد شبيه بعدد الأوكتان المستعمل في تحديد أداء الغازولين، يحدد أداء زيت الديزل، ويساوي النسبة المئوية الحجمية للسيتان C <sub>10</sub> H <sub>22</sub> في مزيجه مع ألفاميتييل النفاثلين التي تعطي الأداء الذي يعطيه الزيت المعنى.		137 <b>chalcocite</b> <i>chalco-cite</i>	<b>كالوكوصيت</b>

معدن نحاسي طبيعي صيغته $\text{Cu}_2\text{S}$ ، ذو لون أسود أو رمادي غامق، يوجد على شكل بلورات معينة مستقيمة أو على شكل كتلة.	اختلاف أمر أو شيء ما في جانب أو أكثر عن حالة محددة له، كأن يبدل موقعه أو شكله، أو أن يكتسب أو يفقد بعض صفاتة، دون أن يتحول إلى أمر أو شيء آخر.
<b>138 chalk</b> <i>craie</i> Lat. calx حجر كلي طري سهل التفتت مُكونٌ معظمـه من كربونات الكالسيوم، وينشأ من بقايا كائنات عضوية دقيقة، تباين في تركيبها ولونها وطراوتها.	<b>144 chaotic</b> <i>chaotique</i> صفة لما هو في حالة تميـز بالغوضـي والاضطرابـ، ولا تخضع لأـي قانونـ، وللحـظـ فيها دورـ رئـيـسيـ.
<b>139 chamber</b> <i>chambre</i> Lat. camera= حجرة حـيز مغلـق مـهيـأ لـأغـارـاض خـاصـة مـثـل غـرـف الرـصـاصـ فـي صـنـاعـة حـمـضـ الـكـبـرـيـتـيكـ.	<b>145 character</b> <i>caractère</i> علامةـ Lat. character, Gr. charakterـ إـشـارـةـ أوـ عـلـامـةـ تـدـلـ عـلـىـ حـالـةـ مـيـزـةـ بـصـافـاتـهاـ أوـ بـطـبـيـعـتـهاـ،ـ أوـ عـلـىـ جـمـوعـةـ تـمـيـزـ عـنـ سـواـهاـ.
<b>140 chamber acid</b> <i>acide de chambre</i> حمـضـ الـكـبـرـيـتـيكـ المـحـضـ بـطـرـيـقـةـ الغـرـفـ،ـ الـذـيـ لاـ يـتـجـاـوزـ تـرـكـيـزـهـ 70%ـ عـنـ خـرـوجـهـ مـنـ غـرـفـ الرـصـاصـ.	<b>146 characterise (v)</b> <i>charactériser</i> يـحدـدـ العـلـامـاتـ أوـ الصـافـاتـ المـيـزـةـ.
<b>141 chamber process</b> <i>procédé de chambre</i> طـرـيقـةـ لـتـحـضـيرـ حـمـضـ الـكـبـرـيـتـيكـ فـيـ مـجـمـوعـةـ غـرـفـ مـبـطـنـةـ بـالـرـصـاصـ،ـ يـجـرـيـ فـيـهـ أـكـسـدـةـ $\text{SO}_2$ ـ بـهـوـاءـ رـطـبـ بـوـجـودـ حـفـازـاتـ مـنـ أـكـاسـيدـ الـأـزوـتـ.	<b>147 characteristic</b> <i>caractéristique</i> Gr. charakteristikos= charakter+istikosـ (يـصـفـ بـ)ـ ماـ يـنـتـمـيـ إـلـىـ نـوـعـ خـاصـ مـخـلـفـ بـطـبـيـعـتـهـ أوـ بـخـصـائـصـهـ.
<b>142 chamomile oil</b> <i>essence de camomille</i> زيـتـ الـكـامـوـمـيلـ زـيـتـ عـطـرـيـ أـسـاسـيـ أـرـزـقـ اللـونـ يـؤـخـذـ مـنـ رـؤـوسـ أـزـهـارـ الـبـابـونـجـ،ـ وـيـسـتـعـمـلـ فـيـ صـنـاعـةـ الـعـقـاقـيرـ وـالـعـطـورـ.	<b>148 characteristic property</b> <i>propriété caractéristique</i> سمـةـ أوـ صـفـةـ تـمـيـزـ شـيـئـاـ مـاـ عـنـ سـواـهـ.
<b>143 change</b> <i>changement</i> Lat. cambiare= تـبـدـلـ،ـ تـغـيـرـ	<b>149 characterization</b> <i>caractérisation</i> الـإـجـراءـ أوـ الـأـسـلـوبـ الـعـتـمـدـةـ لـتـمـيـزـ مـجـمـوعـةـ،ـ مـنـ مـرـكـبـاتـ مـثـلاـ،ـ عـنـ سـواـهاـ،ـ بـالـسـنـادـ إـلـىـ خـصـائـصـهـاـ الـمـيـزـةـ.
	<b>150 charcoal</b> <i>charbon</i> فـحـمـ نـبـاتـيـ

		نوع لا بلوري للكربون يحتوي على 85-95% منه؛ يُحصل عليه بحرق الحطب بمعزل عن الماء، ويستعمل وقوداً أو عمليّ إرجاع أو لامتراد الغازات.	منها بذرة مرکزية فيه (هي غالباً أيون فلزي مثل $\text{Fe}^{++}$ , $\text{Au}^{++}$ , $\text{Cu}^{++}$ ) برابطتي تكافؤ تشاركي أو تساندي مشكليّن خلابة حلقيّة. يعدّ الهيموغلوبين والكلوروفيل مركبات متمخلبة.
151	<b>charge</b> <i>charge</i> Lat. <i>carriare</i> : <i>carrus</i> = عربة	شحنة	تمخلب <i>chelation</i> آلية نشوء الخلابة، أو حالة كون مادة ما متمخلبة.
	مقدار الشحنة الموجبة (شحنة البروتون)، أو السالبة (شحنة الإلكترون) التي تحملها الأيونات الموجبة والسالبة.		
152	<b>charge transfer</b> <i>transfert de charge</i>	انتقال الشحنة	- صفة لكل ما يعود أو يرتبط أو يدل على ما له صلة بالكيمياء.
	الإجراء الذي تنتقل به شحنة من موقع إلى آخر.		
153	<b>Charle's law</b> <i>loi de Charles</i>	قانون شارل	- مادة (مثل حمض أو قاعدة أو ملح أو مركب عضوي... إلخ) يُحصل عليها بوسائل كيميائية، أو تحضر للاستعمال في صناعة كيميائية أو لإحداث تأثيرات كيميائية.
	قانون ينص على أن حجم كتلة معينة من غاز يتناصف مع درجة حرارته المطلقة عند ثبات ضغطه.		
154	<b>chart</b> <i>diagramme, table, schéma</i> Lat. <i>charta</i> = وثيقة	جدول، خطوط	توازن كيميائي <i>équilibre chimique</i> حالة توازن ديناميكي يبلغها تفاعل كيميائي عكسوس عند تساوي سرعاته شطريه المباشر والرائع.
	شكل، مثل رسم بياني أو جدول أو رسم تخطيطي، يُعدّ لتقديم بيانات ومعطيات بسهولة ويسر.		
155	<b>chelate</b> <i>chélate</i> Lat. <i>chela</i> - (خلب)	خلابة	مكافئ كيميائي <i>équivalent chimique</i> وزن عنصر أو مركب يتفاعل مع، أو يحمل محل، وزن معياري من عنصر محدد، ويساوي الكتلة الذرية النسبية للعنصر مقسومة على تكافئه. الوزن المعياري المستعمل هو 8 غ أكسجين، وكان سابقاً 1 غ هيدروجين.
		معقد فلزي تساندي يتميّز ببنية حلقيّة تحوي حلقتها خمس ذرات أو ست، تتصل كل واحدة	
156	<b>chelation</b> <i>chelation</i>		157 <b>chemical</b> <i>chimique</i> Lat. <i>chemic</i>
			- صفة لكل ما يعود أو يرتبط أو يدل على ما له صلة بالكيمياء.
158	<b>chemical equilibrium</b> <i>équilibre chimique</i>	توازن كيميائي	
159	<b>chemical equivalent</b> <i>équivalent chimique</i>	مكافئ كيميائي	
160	<b>chemical potential</b> <i>potentiel chimique</i>	كمون كيميائي	قياس لفعالية مادة كيميائية في جملة ما.

161	<b>chemical warfare</b>	الحرب الكيميائية <i>guerre chimique</i>	167	<b>chemotherapy</b>	معالجة كيميائية <i>chimiothérapie</i>
		حرب تستعمل فيها مواد كيميائية ذات تأثيرات مختلفة: مدخنة، حارقة، محرّضة، خانقة، سامة،... إلخ.			استعمال مواد كيميائية للوقاية أو العلاج، وبخاصة في حالة الأمراض المعدية، وفي معالجة السرطان بالعقاقير ومعالجة الالتهاب بالبنسلين.
162	<b>chemicals</b>	مواد كيميائية <i>produits chimiques</i>	168	<b>chilling</b>	تقطير، تبريد سريع <i>refroidissement</i>
		انظر التعريف الثاني لـ <i>chemical</i> .			تبريد مفاجئ لسطح فلزي (أو لسيكة) أثناء تصلده بغية زيادة قساوته.
163	<b>chemiluminescence</b>	تلاؤ كيميائي <i>chimioluminescence</i>	169	<b>chiral</b>	لا انطباقي، كيرالي <i>chiral</i> Lat. chir=
		إصدار طاقة ضوئية باردة غالباً بسبب تفاعل كيميائي، هو على الأغلب تفاعل أكسدة؛ وهو واحد من أشكال التلاؤ المختلفة التي تسمى بدلاًلة طبيعة الظاهرة، مثل تلاؤ حيوي، تلاؤ كهربائي، تلاؤ ضوئي.			انظر <i>chirality</i> .
164	<b>chemisorption</b>	امتزاز كيميائي <i>chemisorption</i>	170	<b>chirality</b>	لا انطباقية، كيرالية <i>chiralité</i>
		ارتباط مادة ممتزة على سطح مادة مازة بروابط كيميائية تميّز عن الروابط التي تتكون في تفاعل كيميائي ما بأنها تكون في طبقة أحادية فقط على سطح المادة المازة.			خاصية تبديها مادة يمكن لجزيئاتها أن توجد بأشكال بنوية مماثلة للكفين الأيمن والأيسر، أي إن أحدهما هو صورة الآخر في المرآة بحيث لا ينطبق عليه. ولل معظم المركبات العضوية اللاانطباقية مركز عدم انطباق هو عادة ذرة كربون لا متناظرة ترتبط فيها أربعة أبدال مختلفة، انظر <i>enantiomer</i> و <i>diastereoisomer</i> .
165	<b>chemist</b>	كيميائي <i>chimiste</i> Lat. <i>chimista</i>			
		صفة تطلق على كل من يعمل في مجال الكيمياء.			
166	<b>chemistry</b>	كيمياء <i>chimie</i> Lat. Gk. <i>chemeia</i> =			
		علم يهتم بدراسة تركيب المواد وبنائها وخصائصها والتحولات التي تطرأ عليها، ويتضمن فروعًا متعددة مثل الكيمياء الفيزيائية والكيمياء الاعضوية والكيمياء العضوية والكيمياء الحيوية... إلخ.			



171	<b>chitin</b>	كتين <i>chitine</i> Gr. <i>chiton</i> = ثوب
-----	---------------	---

متعدد سكاريد خطي عديم الشكل، أبيض اللون أو عديمه، يشبه السيلولوز في بنائه غير أن وحدهه البنوية مشتقة من N-أسيتيل- $\beta$ -D-الغلوکوزامين بدلاً من الغلوكوز، يعد أساسياً للأغلفة الخارجية الصلبة في القشريات والخشرات واللافقاريات وبعض النباتات العفنية.

**172 chloral** كلورال

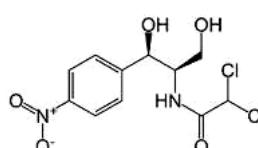
*chloral*

أللديد زيتى القوام عديم اللون، صيغته  $\text{CCl}_3\text{CHO}$  ذو رائحة واخزة، يحضر بتفاعل الكلور مع الإيتانول بوجود حمض الكبريتيك، ويستعمل في تحضير مركب DDT. انظر DDT.

**173 chloramphenicol** كلورامفينيكول

*chloramphénicol*

مركب بلوري صيغته  $\text{C}_{11}\text{H}_{12}\text{Cl}_2\text{N}_2\text{O}_5$  أبيض أو بلون أصفر خفيف، يؤخذ من مزارع عضويات حية دقيقة تعيش في التربة، ويحضر صناعياً. وهو مضاد حيوي واسع الطيف وأول مركب من منشأ طبيعي يحوي مجموعة نترو عطرية. يسمى أيضاً chloromycetin.



**174 chlorate** كلورات

*chlorate*

ملح حمض الكلوريك، مثل كلورات الصوديوم وكلورات البوتاسيوم.

**175 chloric acid** حمض الكلوريك

*acide chlorique*

حمض قوي صيغته  $\text{HClO}_3$ ، يشبه حمض النتريلك في

خواصه المؤكسدة إلا أنه أقل ثباتاً منه؛ يحصل عليه من أملاحه مثل كلورات الصوديوم محلولاً مائياً عديم اللون.

كلوريد

**176 chloride**

*chlorure*

- مركب يصنعه الكلور مع عنصر آخر، مثل كلوريد الصوديوم، أو مع جذر، مثل كلوريد الميثيل.
- ملح أو إستر حمض الكلوريك.

يُكلور

**177 chlorinate (v)**

*chlorer*

- يعالج بالكلور أو بأحد مركباته، مثل قصر الورق بالكلور، أو تعقيم الماء بالكلور أو بالميوكلوريت.
- يحقق الارتباط مع الكلور.

مُكلور

**178 chlorinated**

*chloré*

مادة معالجة بالكلور مثل الألكينات المكلورة والمطاط المكثور.

مطاط مكثور

**179 chlorinated rubber**

*caoutchouc chloré*

مسحوق لا يشتعل ويقاوم عدداً كبيراً من المواد الكيميائية، يحضر بمعالجة محلول مطاطي (في رباعي الكلوريد الكربون) بالكلور، ويستعمل في صناعة الأحبار والمواد اللاصقة ومادة كسام.

كَلُورَة

**180 chlorination**

*chloration*

آلية أو عملية إدخال الكلور في صيغة مركب ما أو في إجراء ما، مثل تعقيم الماء بالكلور.

كلور

**181 chlorine**

*chlore*

أصفر مخضر-Gr. chlor-

عنصر لا فلزي من زمرة المالوجينات، رمزه Cl، عدده الذري 17، وكتلته الذرية النسبية 35.453، كثافته 3.21. يمْيِع عند الدرجة  $-34.6^{\circ}\text{S}$  ويتجدد عند الدرجة  $-103^{\circ}\text{S}$ ، وهو غاز سام مخْرِش ذو لون أخضر مصفر ورائحة منفرة، متعدد التكافؤات، يقع في الفصيلة VIIa من الجدول الدوري، يحضر بالتحليل الكهربائي لمحلول كلوريد الصوديوم، ويستعمل في عمليات التبييض والقصر والأكسدة والتعقيم.

**182 chlorite** كلوريت  
*chlorite*

ملح حمض الكلوري مثل كلوريت الصوديوم  $\text{NaClO}_2$ .

**183 chloroacetic acid** حمض كلور الأسيتيك  
*acide chloroacétique*

مُركب بلوري صيغته  $\text{ClCH}_2\text{COOH}$ ، يحضر بكلوره مباشرةً لحمض الأسيتيك ويستعمل في عمليات الاصطناع العضوي.

**184 chloroform** كلوروفورم  
*chloroforme*

سائل صيغته  $\text{CHCl}_3$ ، عديم اللون ذو رائحة مقبولة، طيار لا يلتهب، يمتزج بالعُوَل والإيتروالينزين وقليل الذوبان في الماء، يحفظ بعيداً عن الضوء لتأكسده به في الهواء وتحوله إلى فوسجين. يستعمل مخدّراً ومذابياً.

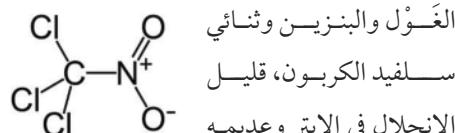
**185 chlorophyll** كلوروفيل، يخضور  
*chlorophylle*  
Gr. *chlor*-+*phyllie* (ورقة نبتة)

صباغ نباتي أخضر رباعي البيروال فيه ذرة مغنيزيوم، يشارك في عملية الاصطناع الضوئي، ينحل في الزيت، يؤخذ من النباتات بالاستخلاص العُوَلوي ويحضر صناعياً.

**186 chloropicrin**

*chloropicrine*

سائل ثقيل عديم اللون صيغته  $\text{CCl}_3\text{NO}_2$ ، ينحل في



العُوَل والبنزين وثنائي سلفيد الكربون، قليل الانحلال في الإيتروالينزين، ولا يحلل في الماء. يسبب الدمع والإقياء ويستعمل في عمليات الاصطناع الكيميائي وغازاً ساماً حارياً.

**187 chloroplast**

*chloroplaste*

كlorوبلاست، صانعة اليختضور جُيَّبة (بروتوبلازم صغيرة) تحوي أصبغة يخضورية وتُعد مركز أو قاعدة الاصطناع الضوئي وتصنع النباتات.

**188 chloroprene**

*chloroprène*

سائل عديم اللون صيغته  $\text{CH}_2=\text{CClCH}=\text{CH}_2$  يحضر من الأسيتيلين و  $\text{HCl}$ ، ويستعمل لصناعة النيوبرين بالبلمرة. انظر *.neoprene*.

**189 chlorosulfonic acid**

*acide chlorosulfonique*

حمض صيغته  $\text{ClSO}_3\text{H}$ ، وهو سائل مدخن أكال، يحضر بتفاعل كلوريد الهيدروجين الغازي  $\text{HCl}$  مع ثلاثي أكسيد الكبريت  $\text{SO}_3$ ، ويتفكك بالماء إلى حمض الكبريتيك وحمض الهيدروكلوريك؛ يستعمل في عمليات الاصطناع العضوي وخاصة في الصناعات الصيدلانية، ولمكافحة الحشرات.

**190 chlorosulphonation**

*chlorosulfonation*

سلفنة كلورية المعالجة بحمض كلور السولفونيك  $\text{ClSO}_3\text{H}$ .

كلوروبيكرین

191	<b>chlorous acid</b> <i>acide chloreux</i>	حمض الكلوري HClO <sub>2</sub>	195	<b>choline esterase</b> <i>choline estérase</i>	إستراز الكولين إنزيم يحوله الأسيتيل كولين إلى حمض الأسيتيك والكولين، وهو أساسي في عمل الخلايا العصبية.
192	<b>cholesterol</b> <i>cholestérol</i>	كوليستيرول C <sub>27</sub> H <sub>45</sub> OH	196	<b>chondroitin</b> <i>chondroïtine</i>	كوندرويتين متعدد سكاريد آزوتى من واحات ثنائية السكارايد، يكون مع حمض الكبريتيك سلفات الكوندرويتين التي تعد المكون الرئيسي للنسج الغضروفية في الجسم، كما توجد في النسيج الضام.
193	<b>cholic acid</b> <i>acide cholique</i>	حمض الكوليک (الصفراء) C <sub>34</sub> H <sub>40</sub> O <sub>5</sub>	197	<b>chromaffin</b> <i>chromaffine</i>	ألياف الكروم Lat. chrom-+affinis (لون)
		أكبر الحموض الصفراوية انتشاراً صيغته C <sub>34</sub> H <sub>40</sub> O <sub>5</sub> ، يوجد عادة في الصفراء حمضاً مقتراً بالغليسين أو بالتورين على شكل حمض غليوكوليک وحمض توروکوليک، يسهل عملية استحلاب الدسم واستقلابها وامتصاصها.			صفة تطلق على كل مادة تصبغ بشدة بأملأ الكروم.
194	<b>choline</b> <i>choline</i>	كوليں Gr. chol-(صفراء)+-ine	198	<b>chromate</b> <i>chromate</i>	كرومات ملح أو إستر حمض الكروميك H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub> أو الأيون المشتق منه.
		سائل قاعدي صيغته OH(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> N(CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH)， وهو مادة أساسية في تغذية الحيوانات وخاصة الطيور، ضروري لتشكيل الليسيتين؛ يحل محل الميتوين في القوت، ولا توجد أي دلالة على وجود مرض ما لدى الإنسان ناتج عن عوز الكوليں، له دور هام في تقديم مجموعات ميتيلىة حرة، يمنع ترسب الدسم في الكبد. سمي سابقاً فيتامين B4 وهو أحد مكونات الفيتامين B المعقد.	199	<b>chromatin</b> <i>chromatine</i>	كروماتين معقد بروتيني نوي منقوص الأكسجين، وهو الجزء من نواة الخلية الذي يُقطب بشدة بالأصباغ القاعدية.
			200	<b>chromatogram</b> <i>chromatogramme</i>	محطط استشري (كروماتوغرام) Lat. chromat-+gram (رسم)
					محطط من مجموعة مناطق يفصلها وسط امتران، تحدد مختلف مكونات مزيج ما وتتميز بالتحليل الاستشري.
			201	<b>chromatography</b> <i>chromatographie</i>	استشري، كروماتوغرافيا

تقنية تحليلية تستعمل لفصل مكونات المزائج، حيث يمرر المزيج في طور متتحرك مع حامل فوق طور امترانز ساكن (سائل أو صلب)، فتمر مكوناته بسرعات متباعدة ومتضادة نحو تفاصيل يتحقق فصل بعضها عن بعض، ويعمل كاشفٌ موضوعٌ في نهاية الطور الثابت على تحديد هذه المكونات عند خروجها منه.

202 chromic acid

حمض الكروميك

*acide chromique*

حمض رمزه  $\text{H}_2\text{CrO}_4$ ، لا يعرف إلاً في محلوله المائي، أو أملأاً؛ وهو مؤكسد قوي يسبب حرقاً وتقرّمات في الأنسجة الحية التي يصيبها.

203 chromic oxide

أكسيد الكروم

*oxyde chromique*

مسحوق بلوري أحضر لامع صيغته  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ ، لا ينحل في الماء والحموض والقواعد، يستعمل في عمليات التعدين وحفّازًا وصباغًا لتلوين الزجاج والخزف.

204 chromite

كروميت

*chromite*

أكسيد طبيعي لفلزَي الحديد والكروم، صيغته  $\text{FeO} \cdot \text{Cr}_2\text{O}_3$  وتحتوي أحياناً بعضاً من المغنيسيوم والألومنيوم، يعد من مجموعة السبينيل وهو المصدر الرئيسي للكروم كما يستعمل صباغاً.

205 chromium

كروم

*chrome*Lat. *chrom-+ium*

عنصر فلزي رمزه Cr، عدده الذري 24، وكتلته الذرية النسبية 51.996 وكثافته 7.1، درجة انصهاره 1900°س ودرجة غليانه 2200°س، ويقع في

الفصيلة VIa من الجدول الدوري. وهو فلز قاس وهش يقاوم التأكسد، ينحل في الحموض، عدا حمض النتريك، وفي القواعد القوية، مصدره الرئيسي خام الكروميت، يستعمل في صناعة السبائك الشديدة المقاومة حتى في درجات الحرارة المرتفعة جداً.

206 chromogen

مولّد اللون

*chromogène*Lat. *chrom-+gene*

مُركَّب طليعي يحوي كروموفور، لا يعد صباغاً بذاته بل يغدو كذلك عند إدخال مجموعة أوكسوكروم (صباغ) إليه.

207 chromophile

أليف اللون

*chromophile*

صفة لمواد تُصطبغ بسهولة بسبب سهولة امتصاصها الصِّباغ.

208 chromophobe

كاره اللون

*chromophobe*

صفة لمواد لا تصطبغ بسهولة بسبب صعوبة امتصاصها الصِّباغ.

209 chromophore

حامل اللون

*chromophore*Lat. *chrom-+phore* (حامل)

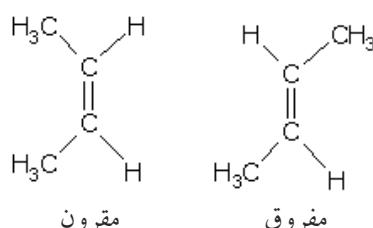
مجموعة وظيفية تلوّن المُركّبات العضوية عند وجودها فيها، وتكون أصباغاً بمساعدة مجموعة أوكسوكروم (مثل هيدروكسيل أو مجموعة أمينو)؛ منها NO- في أصباغ النتروزو و  $\text{NO}_2^-$  في أصباغ النترو و  $\text{N}=\text{N}$ - في أصباغ الديازو.

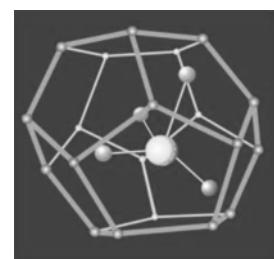
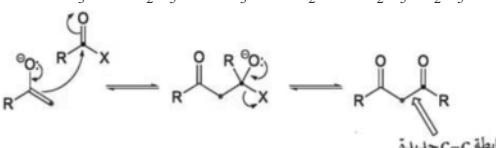
210 chromosome

صيغي، كروموزوم

*chromosome*

		يتحرك على محيط دائرة أو مدار أو دارة مغلقة مثل حركة سائل يخضع لقطير مستمر في وعاء مغلق.
		دَوْرَانٌ
216	<b>circulation</b> <i>circulation</i>	حركة مائع في حَيْزٍ مغلق، مثل حركة الدم في الأوعية والقلب.
211	<b>chylomicrons</b> <i>chylomicrons</i> Lat.chylos (صغير) + Gr. chil (معدل) + عصارة)	دقائق كيلوسية
	جسيمات ليبوروتينية مجهرية تتكون من ثلاثيات الغليسيريد، تظهر في بلاسما الدم عند امتصاص الطعام الحاوي دَسَّاً.	ثَشَمُّعٌ، تَلْفٌ
212	<b>chymosin</b> <i>chymosine</i> Gr. chimos (عصارة)	أنفجين، رينين، كيموزين
	إنزيم حلمهة بلوري يُحِشِّرُ الحليب، يوجد في العصارات المعدية للحيوانات الفتية (مثل العجل)، وهو مسحوق أبيض مصفر ينحل جزئياً في الماء ويستعمل في صناعة الجبن. يسمى .rennin	مَقْرُونٌ
213	<b>cinnabar</b> <i>cinnabre</i> زنجرف: العربية	زنجرف
	مُركَّب صيغته HgS، يوجد في الطبيعة على شكل عروق حمراء قرب الصخور البركانية الحديثة والينابيع الحارة، ويُعدُّ الخام الرئيسي للزرنيق.	صَوَافِعَةٌ مَقْرُونَ - مَفْرُوقَةٌ <i>isométrie cis-trans</i>
214	<b>circular</b> <i>circulaire</i> Lat. circularis= دائري	دائري
	ما له شكل دائرة، مثل المدارات الدائرية في نظرية بور.	صَوَافِعَةٌ مَقْرُونَ - مَفْرُوقَةٌ <i>cis-trans isomerization</i>
215	<b>circulate (v)</b> <i>circuler</i> Lat. circulare= يدور	يدور



220	<b>citric acid cycle</b>	دورة حمض الليمون	مجموعة تضم أشياء أو عناصر أو مركبات تترتب بدلالة خصائص مميزة لها.
	<i>cycle d'acide citrique</i>		
	Lat. citrus:	ليمون:	
	سلسلة دورية من تفاعلات تجري في العضوية الحية وتكون مرحلةً في عملية الاستقلاب، تجري فيها أكسدة حمض الأسيتيك ومكافئاته الأسيتيلية، عبر سلسلة من حمض متواسطة، إلى $\text{CO}_2$ و $\text{H}_2\text{O}$ ، وتحرير طاقة يجري تخزينها في روابط كيميائية لتكون متاحة عند الحاجة إليها في عمليات حيوية أخرى مثل العمل العضلي. تعرف أيضاً بدورة كربس Krebs cycle، ودورة حمض ثالثي الكربوكسيليك TCA cycle.		
221	<b>Claisen condensation</b>	تكاثف كلایزن	تصنيف <i>classification</i> ترتيب يجري فيه توزيع مجموعة ما ضمن صنوف أو أصناف أو فصائل بدلالة صفة مميزة لمكوناتها، مثل توزيع العناصر في الجدول الدوري بدلالة أعدادها الذرية.  <b>226 clathrate compound</b> <i>composé chlâtré</i> Lat. clathratus (clathri=شبكة)  مزيج جزيئي بلوري لا يعد مركباً حقيقياً، يكون أحد مكونيه ملتقطاً في التجويف البلوري الشبيه بالقفص لمكونه الآخر، مثل التقاط الأرغون بالهيدروجين أو التقاط الهبتان بالبولة. يستعمل لفصل الغازات. انظر .inclusion complex
	<i>condensation de Claisen</i>		
	تفاعل تكاثف يتضمن فيه جزيئان من إستر لتكوين إستر كيتوني يوجد حفاز من إيتوكسيد الصوديوم.		
	$2\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 \rightarrow \text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 		
222	<b>clarification</b>	ترويق	غضار <i>clarification</i> Lat. clarificatio (v.clarificare=يرّوق) إجراء يهدف إلى الحصول على سائل صاف وخالي من الشوائب. انظر (v).clarify  <b>223 clarify (v)</b> <i>clarifier</i> يجعل السائل أو محلول صافياً ونقياً وخلالياً من الشوائب الصلبة غير المرغوب فيها.
224	<b>class</b>	صنف	
	<i>classe, catégorie</i>		
	Lat. classis=صنف		
228	<b>clean (v)</b>	ينظّف	يعالج بحمض أو بقاعدة أو بمادة عضوية، أو يغسل بالماء والصابون لإزالة الشوائب غير المرغوب فيها.
	<i>nettoyer, épurer</i>		

<p><b>229 clear</b></p> <p><i>clair</i></p> <p>Lat. clarus= صافي</p> <p>جسم شفاف خال من كل ما يشوّهه من عكر أو رسابة.</p>	<p>صافي</p> <p><b>234 clotting</b></p> <p><i>coagulation, flocculation</i></p> <p>نشوء الخثرة. انظر <i>clot</i>.</p>	<p><b>تجلط</b></p>
<p><b>230 cleavage</b></p> <p><i>clivage</i></p> <p>Gr. <i>glyphtein</i>= قطع</p> <p>انقسام المُرَكَّبات البلورية في اتجاه محدّد واحد (مثل الميكا)، أو في أكثر من اتجاه (مثل الغالينا)، منشأً سطوحًا موازية دومًا لأوجه البلورة القائمة أو المحتملة.</p>	<p>تشطُّر</p>	<p><b>غَيْمَةٌ</b></p> <p>تجمُّعٌ مرئيٌّ لجسيماتٍ ماءٍ أو ثلجيٍّ على شكل ضباب.</p>
<p><b>231 clinical</b></p> <p><i>clinique</i></p> <p>Gr. <i>klinikos</i> (kline)= سريري، إكلينيكي</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- ماله صلة بالمستوصف أو بالجانب السريري.</li> <li>- صفة لإجراء يعتمد طرفةً معيارية لتقدير حالة مريض.</li> </ul>	<p>سريري، إكلينيكي</p>	<p><b>عَكْر</b></p> <p>غائم كدر، مثل الصورة الباهتة التي قد تبدو أحياناً بالتصوير بالأشعة السينية.</p>
<p><b>232 clone</b></p> <p><i>clone</i></p> <p>Gr. <i>klon</i>= فرع</p> <p>واحد أو مجموعة من خلايا متماثلة وراثيًّا، أو من كائنات حية، تتحدر بطريقة لا جنسية أو بالتناسل العذري من أب واحد.</p>	<p>نَسِيلَةٌ</p>	<p><b>حَشْدُ، عَنْقُودٌ</b></p> <p>مجموعات فلزية متباورة تجمعتها روابط فلزية أو تآثرات ربيطة، مثل مجموعة من ذرات الحديد والكبريت (Fe-4S<sub>4</sub>) أو (Fe-2S<sub>2</sub>) في بروتين كبريتني حديدي.</p>
<p><b>233 clot</b></p> <p><i>caillot</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- كتلة لزجة شبه كروية تنشأ بختشر جزء من سائل بالتبrierid أو بسواد، مثل نشوء كُربات القشدة بمحضر الحليب.</li> <li>- خثرة نصف صلبة تتشكل من التقاط عناصر في الدم في شبكة من خيوط نسيجية مترسبة. تعرف أيضًا بـ <i>.coagulum</i></li> </ul>	<p>جُلْطَةٌ</p>	<p><b>يَعْنَقِدُ</b></p> <p>يكون عنقودًا أو حشدًا. انظر <i>(n)</i> cluster.</p>
<p><b>239 co-</b></p>	<p><i>co-</i></p>	<p><b>مع</b></p> <p>سابقة تدل على المعنة.</p>
<p><b>240 coacervate</b></p> <p><i>coacervat</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- فصلٌ تلقائيٌّ لقطيرات غروانية في محلول مائي، مثل قطرات حُلالتين أليفتين للاء أو قطرات حُلالة وأيونات، ذات شحنات متعاكسة، بتأثير قوة التجاذب الكهراوادي بينها.</li> </ul>	<p><b>قُوَّصَرَةٌ</b></p>	

241	<b>coacervation</b>	تَقْوُصْرٌ	كريون لا بلوري مع مقادير مختلفة من فحوم هيدروجينية ومرّكبات لا عضوية وعضوية معقدة، تستعمل وقوداً.
	<i>coacervation</i>		
	Lat. coacervatus تجمّع		
	.coacervate آليّة حدوث القوصرة. انظر		
242	<b>coagulability</b>	خَحُورِيَّة	يندمج
	<i>coagulabilité</i>		
	قابلية مادة للتختّر.		
243	<b>coagulable</b>	خَحُورٌ	اندماج
	<i>coagulable</i>		
	صفة مادة تقبل التختّر.		
244	<b>coagulant</b>	خَثْرٌ	التصاق
	<i>coagulant</i>		
	مادة تسبّب التختّر.		
245	<b>coagulate</b>	خُثْرَة	
	<i>coagulate</i>		
	يتختّر Lat. coagulatus (v.coagulare)		
	كتلة أو مادة متختّرة.		
246	<b>coagulation</b>	تَخْرٌ	خشن
	<i>coagulation</i>		
	تختّر Lat. coagulatio		
	آلية تحول جسيمات صلبة ناعمة، أو معلق غروي		
	بعثر من دقائق صلبة، إلى جسيمات بأبعاد تتبع لها		
	التجمع والترسيب. انظر clotting.		
247	<b>coal</b>	فَحْمٌ حَجْرِيٌّ	طلاء، طبقة
	<i>charbon</i>		
	يُنْقَد Arm,krak		
	مادة طبيعية توجّد على شكل طبقات مع صخور رسوبية أخرى لونها أسود مائل إلىبني، نشأت من تفكك مواد نباتية في أجواء رطبة بمعزل عن الهواء وتحت ضغوط ودرجات حرارة مرتفعة. تتكون من		
248	<b>coalesce(v)</b>		
	<i>(se) combiner, s'associer</i>		
	Lat. coalescere co-(معاً) + -alascere (يكبر)		
	يتحد بعض الشيء مع بعضه الآخر ليصبح كلاً واحداً متكاملاً، مثلما تتحد قطرات ماء أو أكثر في قطرة واحدة أكبر.		
249	<b>coalescence</b>		
	<i>coalescence</i>		
	.coalesce(v) انظر		
250	<b>coalition</b>		
	<i>coalition</i>		
	تلازق Lat. coalitus		
	تجمّع وحدات منفصلة في كيان واحد مثل تجمّع بخار الماء في قطرات الماء.		
251	<b>coarse</b>		
	<i>grossier</i>		
	- تصميم أو إجراء غير معنى به.		
	- صفة لما يتكون من أجزاء أو دقائق كبيرة نسبياً مثل حبات الرمل، أو لما لا يكون ناعم اللمس.		
252	<b>coat</b>		
	<i>enduit, couche</i>		
	كسوة من مادة تزيينية مثل الدهان، أو من مادة واقية مثل اللّكّر، توضع فوق مادة أخرى، أو طبقة من أي مادة تغطي مادة أخرى.		
253	<b>coated</b>		مطلي
	<i>recouvert</i>		

		<b>محبس</b>
	صفة لما هو مُعْطَى بطبقة من غير مادته، وذلك بغمره بهادة كيميائية مثل المطاط أو سواها، ومثاله تغطية العدسات الطيبة بهادة تقلل من انعكاس الضوء وتزيد نفوذيته.	258 <b>cock</b> robinet
254	<b>coating</b> <i>couche, enduit</i> مادة تشكل غشاء متصلًا على سطح مادة أخرى، وذلك لأغراض تزيينية أو للحماية، مثل طبقة المينا فوق البورسلين.	صنبور أو صمام أو حنفية، أو أية آلة مشابهة، تُطلق أو توقف أو تنظم تدفق سائل ما.
255	<b>cobalamin</b> <i>cobalamine</i> مصطلح شائع للدلالة على أي مشتق تبادلي للفيتامين. انظر <i>vitamine B12</i>	<b>تيار مساير</b> <i>cocourant</i> تدفق مواد مختلفة في اتجاه واحد، بهدف فصل مكونات مزيج بعضها عن بعض، مثل فصل حمض الأسيتيك عن الكلوروفورم باستخلاصه بتيار مائي مساير.
256	<b>cobalt</b> <i>cobalt</i> Lat. cobaltum; Gr. kobold عنصر كيميائي رمزه Co، عدده الذري 27 وكتلته الذرية النسبية 58.93؛ درجة انصهاره 1475° س ودرجة غليانه 3100° س وكتافته 8.9؛ وهو عنصر انتقالي يقع في الفصيلة VIII من الجدول الدوري، يوجد في خامات الفضة والنيكل والنحاس والرصاص، ويشكل معقدات تساندية مفيدة، يستعمل على وجهٍ رئيسيٍّ في صناعة سبائك قاسية ومقاومة، من نظائره النظير المشع <sup>60</sup> Co المستعمل في معالجة السرطان.	راموز، كود <i>code</i> Lat. codex = مكتوب مجموعة من الرموز والقواعد للدلالة على معلومات معينة.
261	<b>coding</b> <i>codification</i> تحويل برنامج مصمم إلى تمثيل دقيق ومفصلٍ في لغة مناسبة.	ترميز ترميز
262	<b>coefficient</b> <i>coéfficient</i> Lat. coefficiens (co- مشترك- + efficiens) عدد يستعمل على نحو شائع في الحسابات لقياس بعض الخصائص، ومثاله مُعاملات تعدد الفلزات، ومعاملات امتصاص الضوء في أوساط مختلفة وسوها.	معامل فعال
257	<b>cochineal</b> <i>cochenille</i> صباغ أحمر يؤخذ من الأجسام الحافة لأناث حشرات دودة القرمز <i>coccus cocti</i> ؛ يكون حمض الكرمينيك مادته الملونة الرئيسية. يستعمل صباغاً حيوياً ومشعرًا.	تميم الإنزيم <i>coenzyme</i> مُركب لا بروتوني، يكون بارتباطه بصميم الإنزيم ( <i>apoenzyme</i> )، الجزء الفعال في الجملة الإنزيمية <i>holoenzyme</i> و <i>apoenzyme</i> . انظر <i>holoenzyme</i> ).

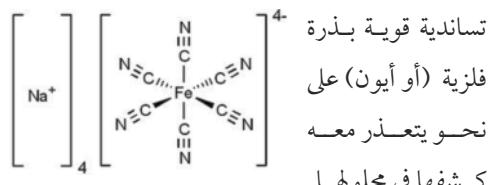
<p><b>264 coenzyme A</b> <i>coenzyme A</i></p> <p>تميم الإنزيم آ</p> <p>تميم إنزيمي يوجد في كل الخلايا الحية، وهو ضروري لاستقلاب الكربوهيدرات والشحوم وبعض المروض الأميني؛ يدعم ويعزّز، وهو أسيتيلى، عمليات الأستلة البيولوجية. يعرف أيضاً بـCoA.</p>	<p><b>270 coil condensor</b> <i>réfrigérant à serpentin</i></p> <p>مُكَثف من حلقات على هيئة حلزون أو لولب متعركة على محوره.</p>	<p><b>مُكَثف حلزوني</b></p>
<p><b>265 cofactor</b> <i>cofacteur</i></p> <p>تميم العامل</p> <p>مادة مثل تميم الإنزيم، تسبب بعملها مع مادة أخرى آثاراً أو نتائج مرجوة.</p>	<p><b>271 coincide (v)</b> <i>coincider</i></p> <p>يقع على = Lat. coincidere</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- يتوافق في طبيعته وخصائصه مع وظيفته أو مع أمرٍ أو شيءٍ ما.</li> <li>- يشغل بدقة موقعاً موافقاً في مجموعةٍ أو على سلمٍ ما، فدرجة الحرارة <math>100^{\circ}</math> على سلم سلزيوس تتطابق هي ودرجة الحرارة <math>212^{\circ}</math> على سلم فهرنهايت.</li> </ul>	<p><b>يتطابق</b></p>
<p><b>266 coherence</b> <i>cohérence</i></p> <p>Lat. cohaerens (v.cohaerere)</p> <p>يرتبط</p> <p>حالَة تعبر عن التوافق والمشاركة.</p>	<p>ترابط</p>	<p><b>272 coincidence</b> <i>coincidence</i></p> <p>تطابق</p> <p>تواافق في الطبيعة والخصائص.</p>
<p><b>267 coherent</b> <i>cohérent</i></p> <p>متراط</p> <p>صفة لما يملك خصائص طورية تسمح بالتوافق والمشاركة.</p>	<p><b>273 coke</b> <i>coke</i></p> <p>فحم كوك</p> <p>مخلفات صلبة متراكمة تتبقى من عملية التقطير الإللافي للفحم الحجري أو التقطير الإللافي للزفت والنفط والبقايا النفطية وسوها من المواد الكربونية. مكوّنه الرئيسيُّ الكربون مع بعض المواد الطيارة والمواد المعدنية، يستعمل وقوداً في الأفران المنزلية والأفران اللافحة.</p>	<p>متراط</p>
<p><b>268 coherent precipitate</b> <i>précipité cohérent</i></p> <p>متراط</p> <p>راسب متراط</p> <p>راسب يكون استمراً طورياً لبنيّة شبكة المذيب، لذلك لا تبدو حبيباته، ولا تكون له حدود طور واضحة؛ يلاحظ في حالة المحاليل الصلبة. انظر solid solution.</p>	<p><b>274 coking</b> <i>cokéfaction</i></p> <p>تكويك</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- التقطير الإللافي للفحم الحجري لصنع فحم الكوك.</li> <li>- التحويل الحراري للبقايا النفطية الثقلة المختلفة عن تقطير النفط الخام إلى نوعٍ نفطيٍّ ذو ذات نقاط غليان منخفضة وإلى منتج ثانوي هو فحم الكوك.</li> </ul>	<p>متراط</p>
<p><b>269 cohesion</b> <i>cohésion</i></p> <p>Lat. cohaesio</p> <p>تماسك</p> <p>ميل أجزاء ذات تركيب مشابه من جسم ما للتجمع نتيجة قوى تجاذب جزيئي تجمع بينها.</p>		

<p><b>275 colander</b></p> <p><i>passoire</i></p> <p>Lat. <i>colatus</i> (v.<i>colare</i>) يصفّي</p> <p>قصعة معدنية على الأغلب مثقبة على شكل نصف كرة مما يسمح باستعمالها مصفاةً.</p>	<p>مصفاة</p>	<p><b>280 colligative</b></p> <p><i>colligative</i></p> <p>Lat. <i>colligatus</i> (v.<i>colligare</i>) = يجمع معًا</p> <p>ترابط يتعلّق بأعداد الجسيمات (من جزيئات وذرات وأيونات) وليس بطبيعتها.</p>
<p><b>276 collagen</b></p> <p><i>collagène</i></p> <p>Gr. <i>kolla</i> - gen صمع مولّد</p> <p>بروتين ليفي عديم الانحلال في الماء له عدة أنماط، يوجد في النسيج الضام لسائر الفقاريات، يتحوّل إلى جيلاتين في الماء الغالي.</p>	<p>كولاجين</p>	<p><b>281 colligative properties</b></p> <p><i>propriétés colligatives</i></p> <p>خواص محلول المتعلقة بأعداد الجسيمات فيه، دون طبيعتها، وأهمها: الضغط الأسموزي (ضغط التحال) وانخفاض ضغط البخار، وارتفاع درجة الغليان وانخفاض درجة التجمد.</p>
<p><b>277 collection</b></p> <p><i>collection</i></p> <p>Lat. <i>collectio</i> (v.<i>colligere</i>) = تربط معًا</p> <p>- عدد من المواد تجتمع وفقًا لمبدأ أو لترتيب ما، مثل مجموعة العناصر الانتقالية.</p> <p>- أخذ الشطافة الغازية الاستشرابية (المادة المستفردة بالفصل) وحفظها بغية تحليتها لاحقًا للتعرّف مكوناتها.</p>	<p>مجموعة، التقاط</p>	<p><b>282 collision</b></p> <p><i>collision</i></p> <p>Lat. <i>collisio</i> (v.<i>collidere</i>)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- ضرب الجسيمات بعضها ببعضًا، وتبادلها الطاقة فيما بينها.</li> <li>- التلاقي في اتجاهات متقابلة ومتعاكسة.</li> </ul>
<p><b>278 collector</b></p> <p><i>collecteur</i></p> <p>- مادة كيميائية تستعمل لزيادة سعة تعويم فلزٍ في عملية تعويم خامات الملابس.</p> <p>- ترتيب، مثل الإلكترود (المسرى)، يلتقط الإلكترونات المتحركة.</p>	<p>مجموع، ملتقط</p>	<p><b>283 colloid</b></p> <p><i>colloïde</i></p> <p>جملة غير متجانسة من طورين: طور مبعثر من جسيمات سائلة أو صلبة تقع أبعادها بين 1 و500 مِلِي ميكرون، وطور مستمر يتوزع فيه الطور المبعثر. يسمى تبعثر سائلٍ في سائلٍ مستحلبًا.</p>
<p><b>279 collide(v)</b></p> <p><i>heurter</i></p> <p>Lat. <i>collidere</i> = يؤذى</p> <p>يضرب أو يلطم بعنف.</p>	<p>يصدم</p>	<p><b>284 colloidal</b></p> <p><i>colloïdal</i></p> <p>صفة تطلق على كل ما له صفة الغَرَوان.</p>
		<p><b>285 colophony</b></p> <p><i>colophane</i></p> <p>قطعُ بلون العنبر مكوناته الرئيسية حمض راتينية، صيغتها العامة <math>C_{19}H_{29}COOH</math> فيها نواة فنانترین،</p>

		عمود
	وهي مواد غير مشبعة لذلك فهي فعالة، تتحلل في مذيبات عضوية ولا تتحلل في الماء، تسمى أيضًا rosin.	
286	<b>color, colour</b> <i>couleur</i> Lat. color (v.celare = يحجب)	لون الإحساس البصري الذي يتيح لنا التمييز بين الأشياء المتماثلة في شكلها وقياسها وبنيتها.
287	<b>colorant</b> <i>colorant</i>	ملون مادة قادرة على تلوين مادة أخرى أو تستعمل لتلوينها.
288	<b>colored</b> <i>coloré</i>	ملون مادة معلّمة بلون ما.
289	<b>colorimeter</b> <i>colorimètre</i>	مقاييس اللون جهاز يستعمل لقياس تركيز مكون في محلول له، وذلك بمقارنة شدة لون محلول بثيدات ألوان عدد من محاليل من المكون ذاته، بتراكيز محددة. يسمى أيضًا .chromometer
290	<b>colorimetric method</b> <i>méthode colorimétrique</i>	طريقة لونية التحليل الكيميائي لمادة ما، بمقارنة شدة اللون الناتج عن إضافة كاشف إلى عينة منها بشدة اللون الناتج عن إضافة هذا الكاشف إلى محاليل من المادة المعنية بتراكيز محددة.
291	<b>colorless</b> <i>sans couleur</i>	عديم اللون مادة مثل الماء الصافي والهواء النقي لا يمكن تمييزها بأي لون أو مظهر أو بأي إحساس بصري.
292	<b>column</b> <i>colonne</i> Lat. columna= عمود	ترتيب رأسى تقر عبره المواد لتنقيةها أو لفصل بعضها عن بعض، كما في عمود التقطير الذى يفصل الأبخرة المتضاعفة فيه ويحيط بها بمرورها على صفائح مزودة بقلنسوات.
293	<b>coma</b> <i>coma</i> Gr. koma	سبات حالة من عدم الوعي العميق التي يسببها مرض ما.
294	<b>combination</b> <i>combinaison</i> Lat. combinatio (v.combinare)	الاتحاد، توليف - جمع مادتين أو أكثر بنسب وزنية محددة لتكوين مُركَب كيميائي، وقد تطلق هذه التسمية على المُركَب الناتج. - جمع أكثر من عملية واحدة معًا مثل جمع عملية تقطير عادية إلى عملية تكسير انتقائي.
295	<b>combine(v)</b> <i>se combiner</i>	يتتحد، يولف انظر combination
296	<b>combustible</b> <i>combustible</i>	قابل للاحتراق صفة للمواد المحترقة مثل الهيدروجين وأنواع الوقود المختلفة كالفحوم الهيدروجينية وسوها.
297	<b>combustion</b> <i>combustion</i> Lat. combustio (v.comburere= يحترق)	احتراق التأكسد السريع في درجات حرارة عالية للمواد القابلة للاحتراق المرافق بانتشار حرارة وضوء في

298	<b>comminate(v)</b> <i>broyer, pulvériser</i> Lat. comminuere: com- (معاً) + minuere (يصغر) يُفَتّنَ المَوَادَ إِلَى أَجْزَاءَ دَقِيقَةٍ أَوْ إِلَى مَسْحُوقٍ نَاعِمٍ.	يسحق	أَغْلَبُ الْأَحْيَانُ، حِيثُ يَتَحَوَّلُ الْكَرْبَوْنُ إِلَى $\text{CO}_2$ وَالْهِيدْرُوجِينُ إِلَى $\text{H}_2\text{O}$ .	304 <b>comonomer</b> <i>comonomère</i> أَحَادِيٌّ حَدٌ (مونوَمير) مُشَرِّكٌ أَحَدُ مُكَوَّنَاتِ بِلْمِيرٍ مُشَرِّكٍ.
299	<b>common</b> <i>commun</i> Lat. communis	شائع، مشترك	ما يحدث في أغلب الأحيان أو ما يعود لأكثر من جهة واحدة.	305 <b>compact</b> <i>compact</i> مُكتَنزٌ، مُثَرِّاصٌ (يلم=Lat. compactus (v.compingere)= صفة لأجزاء أو وحدات، مثل دقائق مسحوق، متجمعة، ومضغوطة على نحو لا يدع سوى فراغات ضئيلة جداً فيها بينها.
300	<b>common ion effect</b> <i>effet de l'ion commun</i> التأثير الذي تحدثه إضافة أيون، هو أحد مكونات جملة متوازنة، إلى الجملة حيث تؤدي إلى انزياب التوازن نحو الجهة التي تعمل على إنفاص مقدار الأيون المضاف، كما في الجملة المتوازنة التالية: $\text{C}^+ \rightleftharpoons \text{CD} \rightleftharpoons \text{C}^+ + \text{D}^-$ حيث تؤدي إضافة أحد الأيونين $\text{C}^+$ أو $\text{D}^-$ إلى انزياب توازن الجملة نحو اليسار.	فعل الأيون المشترك	صفة أو حالة الشيء المكتنز.	306 <b>compactness</b> <i>compacité</i> اكتناز، تراص
301	<b>commutation</b> <i>commutation</i> Lat. commutatio (v.commutare= (يبدل) .commute(v) انظر	تبادل	صفة لما هو قادر على الوجود والانسجام في محيط دون أي عائق أو ممانعة.	307 <b>comparison</b> <i>comparaison</i> مقارنة يضع معًا Lat. v.comparare= تمثيل أو إظهار أوجه التمايز أو التباين بين أمرين أو شيئين معًا.
302	<b>commutative</b> <i>commutative</i> إجراء من مراحل أو من عناصر متالية، تكون نتيجته النهائية مستقلة عن ترتيب مراحله أو عناصره.	تبادلٌ	موافق، ملائم	308 <b>compatible</b> <i>compatible</i> قادر على
303	<b>commute (v)</b> <i>échanger</i> يُضَعُ شَيْئًا، أو يُؤَيَّمُ إِجْرَاءً، مَحْلَ آخَرَ.	يبدل	تعويض	309 <b>compensation</b> <i>compensation</i> تسوية أمر باستعمال بديل أو مكافئ لشيء أدى فقده أو عدم وجوده إلى حدوث خلل أو نقص.
310			جدارة، كافية	
			توافق	
			Lat. competentia	

			- إجراء يتحقق حتى نهايته وغایته.
			- ترتيب يملك كل مكوناته الأساسية من عناصر وسواها.
311 competition	تنافس	318 complete combustion	احتراق تام
concurrence		combustion complète	
Lat. competitio (v.competere= ينافس)		احتراق تفاعل فيه كل كميات الوقود القابلة للتأكسد.	
ظاهرة تقوم بين جزيئين متشاربين بنوياً يتنازعان أمراً، مثل موقع ارتباط على جزيء ثالث.		319 completion	إنقاص - إكمال
312 competitive	تنافسي	complémentation	انظر complementation
concurrent			معقد
صفة تدل على تزاحم شيئين (مثل جزيئين) متكافئين، أو أكثر، لتحقيق غاية محددة أو للوصول إلى موقع محدد. انظر competitive inhibition		320 complex	تساندي قوية بذرة فلزية (أو أيون) على نحو يتعذر معه كشفها في محلولها.
313 competitive inhibition	تشييط تنافسي	complexe	فالمعقد $\text{Na}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$ يعطي في محلول أيونات الصوديوم $\text{Na}^+$ ، لكنه لا يعطي أيونات الحديد لارتباطه التساندي القوي في الأيون المعقد $\text{Fe}(\text{CN})_6^{4-}$ .
inhibition compétitive		Lat. complexus = معقد	
تشييط إنزيمي يتناقض فيه المثبت مع الركازة الطبيعية على الموقع الفعال في الإنزيم.			
314 complement	مُتمم - مُكمّل		
complément			
Lat. complementum (v.complere= يملأ)			
شيء يتمم شيئاً آخر أو يجعله أكثر اكتمالاً، مثل تميم الإنزيم الذي يكمل صميده مكوناً جملة إنزيمية فعالة.		321 complexing	تعقيد
		complexation	
315 complementary	تميمي - تكميلي		تكون مركب معقد.
complémentaire			
صفة لما يحقق علاقة متممة مثل لون تميمي.		322 complexion	أيون معقد
		ion complexe	
316 complementation	تميم - تكميل		
complémentation			
إجراء يتمم شيئاً أو أمراً أو يجعله أكثر اكتمالاً.			
317 complete	تام، كامل		وحدة بنوية ثابتة تنشأ من ارتباط أيون فلزي بروابط تساندية مع أيوناتٍ أو جزيئاتٍ أخرى، ومثاله ارتباط أيون حديد $\text{Fe}^{3+}$ مع أيونات السيلانيدين $\text{CN}^-$ لتشكيل الأيون المعقد $\text{Fe}(\text{CN})_6^{3-}$ .
complet			
Lat. completus (v.complere)			



<p><b>323 complexone</b></p> <p><i>complexone</i></p> <p>عميلٌ استخلاصٌ يكون معدنات ثابتة مع العديد من الكاتيونات الفلزية وهو الاسم الشائع لـ EDTA.</p>	<p>كومبلексون complexone</p>	<p><b>329 compression</b></p> <p><i>compression</i></p> <p>Lat. compressus (v.comprimere)</p> <p>تناقصُ حجمِ مادةٍ بتأثير الضغط المطبق عليها.</p>
<p><b>324 component</b></p> <p><i>composant, constituant</i></p> <p>Lat. componens (v.componere)= يضع معًا</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- أيٌ واحدٌ من العدد الأدنى من المواد الازمة لوصف تركيب كل أطوار جملة.</li> <li>- أيٌ من المواد التي تشكل مزيجاً أو مركباً.</li> </ul>	<p>مكون component</p>	<p><b>330 compressor</b></p> <p><i>compresseur</i></p> <p>آلة، مثل مضخة، تستعمل لزيادة ضغط غاز أو بخار.</p>
<p><b>325 composition</b></p> <p><i>composition</i></p> <p>Lat. compositio (v.componere)</p> <p>العناصر أو المركبات المكونة لمادة أو الناتجة عن تحليتها. ويدلّ على تركيب مركب كيميائي بالنسبة المئوية الوزنية لكل عنصر فيه، أو بعدد ذرات كل عنصر في جزيئه.</p>	<p>تركيب composition</p>	<p><b>331 Compton effect</b></p> <p><i>effet de Compton</i></p> <p>تشتت حزمة أشعة سينية، أو حزمة فوتونات، عند اصطدامها بأحد إلكترونات ذرة، حيث تنقل إليه قسطاً من طاقتها.</p>
<p><b>326 compound</b></p> <p><i>composé</i></p> <p>مادة مكونة من ذرات أو أيونات عناصر مختلفين أو أكثر، وتكون هذه العناصر بنسبة ثابتة ومحددة ومية للمركب، بحيث يمكن تمثيل جزيئه بصيغة كيميائية؛ وللمركب خصائص ذاتية تختلف عن خصائص مكوناته، ولا يمكن فصله إليها بوسائل فизيائية.</p>	<p>مركب compound</p>	<p><b>332 concave</b></p> <p><i>concave</i></p> <p>Lat. concavus: con- + -cavus تجويف ما هو ذو شكلٍ منحنٍ مبعوح إلى الداخل يشبه قطاعاً من جوف كرة أو أسطوانة.</p>
<p><b>327 compress(v)</b></p> <p><i>comprimer</i></p> <p>Lat. comprimere</p> <p>يضغط يُنقصُ حجمَ مادةً بزيادة الضغط المطبق عليها.</p>	<p>يضغط compress(v)</p>	<p><b>333 concavity</b></p> <p><i>concavité</i></p> <p>Lat. concavitas= تقعّر انظر concave</p>
<p><b>328 compressibility</b></p> <p><i>compressibilité</i></p> <p>انضغاطية، قابلية الانضغاط قابلية مادة لإنفاص حجمها بتأثير الضغط المطبق عليها.</p>	<p>انضغاطية، قابلية الانضغاط compressibilité</p>	<p><b>334 concentrate</b></p> <p><i>concentré</i></p> <p>- ما يحصل عليه بتراكيز محالية.</p> <p>- بقايا الخامات المعالجة التي تحوي فلاتتها المراده.</p>
		<p><b>335 concentrate (v)</b></p> <p><i>concentrer</i></p> <p>يجمع في نقطة Lat. con- + -centrum يجعل محلولاً ما أقلَّ قدیداً، أو يزيد نسبة المادة المذابة فيه بتغييره.</p>

<p><b>336 concentrated</b> <i>concentré</i></p> <p>صفة لما هو غني بعنصر أو بهادة أساسية أو خاصة.</p>	<p><b>مرَكَّز</b></p>	<p><b>342 condenser</b> <i>condensateur, condenseur</i></p> <p>جهاز تبادل حراري يتحول فيه مائع ترموديناميكي من طوره البخاري إلى طوره السائل، ومثاله وحدة تبريد بانضغاط البخار.</p>	<p><b>مُكثِّفٌ</b></p>
<p><b>337 concentration</b> <i>concentration</i></p> <p>هو في المحاليل، وزن المادة المنحللة أو عدد جزيئاتها في وزنٍ أو حجمٍ محددٍ من المذيب، ويُعبَّر عنـه بطرق مختلفة مثل النظمـامية والمولـية الوزـنية والمولـية الحـجمـية والكسر المـولي... إلـخ.</p>	<p><b>تركيز</b></p>	<p><b>343 condition</b> <i>condition</i></p> <p>(يـحدـد) Lat. conditio: com- + - dicio(v.dicere= ظـرفـ أـسـاسـيـ لـحدـوثـ أمرـ ماـ). أـمـرـ يـجـريـ وـضـعـهـ وـإـقـرـارـهـ مـقـدـماـ،ـ لـإـقـرارـ أوـ لـحدـوثـ أـمـرـ آخرـ.</p>	<p><b>حـالـةـ،ـ شـرـطـ</b></p>
<p><b>338 concept</b> <i>concept</i></p> <p>Lat. conceptus (v.concipere= يـفـهـمـ) هو فـكـرـةـ تـعـبـرـ عـنـ الـخـصـائـصـ الـأـسـاسـيـةـ لـأـمـرـ أوـ لـنـوعـ،ـ مـثـلـ مـفـهـومـ الذـرـةـ.</p>	<p><b>مفهوم</b></p>	<p><b>344 conditional</b> <i>conditionnel</i></p> <p>ما يتضمن أو يدل أو يرتبط بوجود حالة أو بتحقيق شـرـطـ.</p>	<p><b>مـشـرـوطـ</b></p>
<p><b>339 concurrent</b> <i>concourant</i></p> <p>ما يـتـقـاطـعـ فيـ نـقـطـةـ وـاحـدـةـ أوـ ماـ يـمـدـثـ فيـ الـوقـتـ نفسهـ.</p>	<p><b>متـقـاطـعـ،ـ متـازـمـنـ</b></p>	<p><b>345 conductance</b> <i>conductance</i></p> <p>Lat. conductus (v.conducere= يـوـصـلـ) المـقـدـرـةـ عـلـىـ النـقـلـ الـكـهـرـبـائـيـ وـيـعـبـرـ عـنـهـ بـوـحـدـةـ mho (مـقـلـوبـ الـأـوـمـ).ـ</p>	<p><b>إـيـصالـ</b></p>
<p><b>340 condensate</b> <i>condensat</i></p> <p>سائل يـتـجـعـ عـنـ تـكـاثـفـ غـازـ أوـ بـخـارـ.</p>	<p><b>كـثـافـةـ</b></p>	<p><b>346 conduction</b> <i>conduction</i></p> <p>Lat. conductio نـقلـ الطـاقـةـ عـبـرـ وـسـطـ دـونـ تـحـريـكـهـ.</p>	<p><b>تـوـصـيلـ</b></p>
<p><b>341 condensation</b> <i>condensation</i></p> <p>Lat. condensatio (v.condensare= يـكـثـفـ)</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- تحـولـ،ـ بـالـتـبـرـيدـ،ـ مـنـ حـالـةـ غـازـيـةـ إـلـىـ حـالـةـ سـائـلـةـ.</li> <li>- صـفـةـ لـتـفـاعـلـ كـيـمـيـائـيـ يـتـحـدـ فـيـهـ جـزـيـئـاـنـ أوـ أـكـثـرـ،ـ مـعـ حـذـفـ جـزـيـءـ مـنـ مـاءـ أوـ الـغـوـلـ أوـ الـأـمـوـنـيـاـ،ـ وـمـثالـهـ التـفـاعـلـ:</li> </ul>	<p><b>تكـاثـفـ</b></p>	<p>قدـرـةـ مـادـةـ مـاـ عـلـىـ نـقـلـ الـحرـارـةـ وـالـكـهـرـبـاءـ،ـ وـيـعـبـرـ عـنـهـ قـدـرـةـ مـادـةـ مـاـ عـلـىـ نـقـلـ الـحرـارـةـ وـالـكـهـرـبـاءـ،ـ وـيـعـبـرـ عـنـهـ</p>	<p><b>موـصـلـيـةـ</b></p>
<p>2CH<sub>3</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>→CH<sub>3</sub>COCH<sub>2</sub>COOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> + C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH</p> <p>وـقـدـ يـؤـدـيـ التـكـاثـفـ إـلـىـ نـشـوـءـ مـادـةـ مـبـلـمـرـةـ،ـ وـيـعـرـفـ عـنـهـاـ بـتـكـاثـفـ مـضـاعـفـ.</p>			

بمقلوب مقاومية المادة، ومنها الموصلية النوعية والوصلية الكافية، المرتبطين في المحاليل الكهربائية بالعلاقة:  $\frac{k}{c} = 1000\lambda$  حيث:  $\lambda$  الموصلية الكافية للكهرباء،  $k$  موصليته النوعية، و  $c$  تركيزه معبراً عنه بعدد مكافئاته الغرامية في الليتر.

## 348 conductometry

قياس الموصلية

*conductométrie*

تحديد كمية مادة (مثل ملح أو عنصر) موجودة في مزيج بقياس تأثيرها في درجة موصليته.

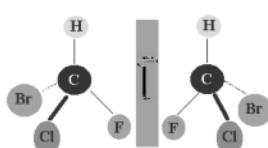
## 349 conductor

*conducteur*

مادة تقوم بعملية الإيصال، قادرة على نقل الكهرباء أو الحرارة أو الصوت من موضع إلى آخر.

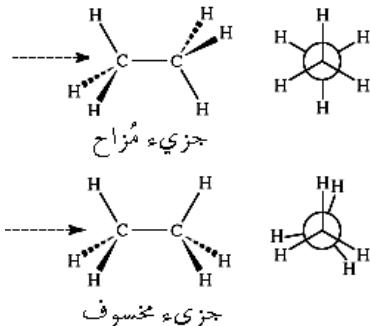
## 350 configuration

تشكيل

*configuration*Lat. *configuratio* (v.*configurare*)

وضعٌ فراغيٌّ ترتيب فيه الذرات في جزيء كيميائي، وهو وضع مستقرٍ يرافقه وجود مصاواغاتٍ (ماكبات).

انظر electronic configuration و enantiomer



يَحْمَدُ

## 352 congeal (v)

*congeler*

- يُحُولُّ، بالتبريد، من الحالة المائعة إلى الحالة الصلبة، مثل تحويل الماء السائل إلى جليد.
- يجعل سائلاً لزجاً أو هلامي القوام.

تَجْمِيدٌ

## 353 congelation

*congélation*Lat. *congelatio* (v.*congelare*=

تحويل سائل إلى حالة صلبة، أو نصف صلبة، بتبريد بشدة.

خَلْقِيٌّ

## 354 congenital

*congénital*Lat. *congenitus* (v.*gignere*): com- (مع) + -gignere

- (يولد) ما يعود إلى وقت الولادة وغالباً إلى ما قبلها، أي ما يكتسبه الجنين خلال تكوّنه في الرحم.

تَلَازِقٌ

## 355 conglutination

*conglutination*Lat. *conglutinatio* (v.*conglutinare*=

جمع أشياء متفرقة بعضها إلى بعض باللصق.

أَحْمَرُ كونغُو

## 356 congo red

*rouge de congo*

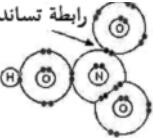
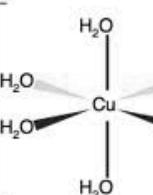
صبغ آزو يأخذ لوناً أحمر في المحاليل القاعدية وأزرق في المحاليل الحمضية، يستعمل مشعرًا وملوّناً حيوياً.

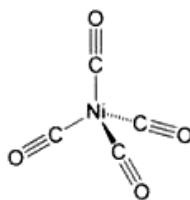
<p><b>357 congruence</b> <i>conformation</i></p> <p><b>358 congruent</b> <i>conforme</i></p> <p><b>359 conjugate base</b> <i>base conjuguée</i></p> <p><b>360 conjugated</b> <i>conjugué</i></p> <p><b>361 conjugated double bond</b> <i>double liaison conjuguée</i></p> <p><b>362 conjugation</b> <i>conjugation</i></p>	<p>تطابق انظر .congruent</p> <p>متطابق</p> <p>قاعدة متراقبة يوحد Lat. conjugatus (v.conjugare)</p> <p>متراافق، مقترب conjugué</p> <p>رابطة مزدوجة متراقبة double liaison conjuguée</p> <p>ترافق، اقتران conjugation</p>	<p><b>363 conservation</b> <i>conservation</i></p> <p><b>364 conservation of mass</b> <i>conservation de la masse</i></p> <p><b>365 consistency</b> <i>consistence</i></p> <p><b>366 consolidation</b> <i>consolidation</i></p> <p><b>367 constant</b> <i>constant</i></p>	<p>انحفاظ</p> <p>(يحفظ) Lat. conservatio (v.conservare= بقاء قيمة مقدار ثابتة قبل التفاعل وبعدة، مثل انحفاظ الكتلة الذي يعبر عنه قانون انحفاظ الكتلة. انظر .conservation of mass</p> <p>انحفاظ الكتلة</p> <p>بقاء الكتلة الكلية لأي جملة متفاعلة، ثابتة دون أي زيادة أو نقصان، عند حدوث تفاعل بين مكوناتها. يعرف القانون الذي يعبر عن ذلك بقانون انحفاظ الكتلة أو قانون لافوازيه.</p> <p>تماسك</p> <p>(يستقر) Lat. consistens (v.consistere مدى ثبات مادة و مقاومتها لمحاولة إبعاد جسيماتها بعضها عن بعض؛ وهي، في السوائل النبوتونية، تعيير آخر عن الزوجة.</p> <p>تَصَلُّد</p> <p>(ينصلب) Lat. consolidatio (v. consolidere الانتقال من حالة سائلة واهية الارتباط إلى حالة صلبة راسخة وطيدة، بتأثير الضغط أو بالتببور أو بفعل كيميائي.</p> <p>ثابت - ثابتة</p> <p>(يثبت) Lat. constans (v.constare= ما لا تتبدل قيمته عند ارتباطه بشيء آخر.</p> <p>- عدد مُجَرَّد أو مقدار فيزيائي بعدى له قيمة ثابتة، أو ثابتة تقريرياً، مثل ثابتة الثقالة.</p>

<p><b>368 constant proportion law</b> قانون النسب الثابتة <i>loi des proportions constantes</i></p> <p>قانون ينص على أن لكل مُرَكَّب كيميائي تركيباً ثابتاً، يكون لكل عنصر فيه نسبة محددة، وذلك لأنّها كانت طريقة تحضيره أو الحصول عليه. يعرف أيضاً بقانون بروست.</p>	<p><b>373 consumption</b> استهلاك <i>consommation</i></p> <p>Lat. consumptio (v.consumere= يستهلك) استهلاك مادة، أو إتلافها، مثل استنفاد مادة عضوية بحرقها.</p>
<p><b>369 constituent</b> مكون، مقوّم <i>constituant</i></p> <p>- عنصر، أو جذر، يكوّن جزءاً من مُرَكَّب كيميائي، مثل عنصري الهيدروجين والأكسجين في الماء.</p> <p>- جزء من سبيكة أو من خليط فلزي يمكن تمييزه بالمجهر.</p>	<p><b>374 contact acid</b> حمض التهاس <i>acide de contact</i></p> <p>Lat. contactetus (v. contingere) (يلمس) حمض الكبريتิก المكوّن بالتماس مع حفاز.</p>
<p><b>370 constitution</b> تكوين، قوام <i>constitution</i></p> <p>(يكوّن) Lat. constitutio (v.constituere=)</p> <p>- الطريقة التي يُبني، أو يُنظم بها، شيء ما.</p> <p>- بنية مُرَكَّب كيميائي محددة بنوع ذراته وعدها وترتيبها في الجزيء.</p>	<p><b>375 contact process</b> طريقة التهاس <i>procédé de contact</i></p> <p>طريقة صناعية لتحضير حمض الكبريتิก والأوليوم، يُحرق فيها الكبريت أو لا لتحضير <math>\text{SO}_2</math> الذي يؤكسد إلى <math>\text{SO}_3</math>، بتهامسه مع حفاز من البلاتين أو من أكسيد الفاناديوم، ويُحَلِّ <math>\text{SO}_3</math> في حمض الكبريتิก للحصول على الأوليوم، <math>\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7</math>, الذي يعطي بتمديده الحمض المطلوب:</p> $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$ $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2\text{SO}_4$
<p><b>371 constitutional formula</b> صيغة بنوية <i>formule constitutionnelle</i></p> <p>صيغة جزيئية مُفصّلة تظهر ترتيب الذرات في جزيء، والروابط الكائنة بينها مثلّةً بخطوط أو نقاط كما في صيغة الميتان.</p> $\begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H} : \text{C} : \text{H} \\   \\ \text{H} \end{array} \qquad \begin{array}{c} \text{H} \\   \\ \text{H} - \text{C} - \text{H} \\   \\ \text{H} \end{array}$	<p><b>376 contagion</b> عدوى <i>contagion</i></p> <p>Lat. contagio (v.contingere)</p> <p>- آلية انتقال مرض من شخص إلى آخر، بطرق مباشرة أو غير مباشرة.</p> <p>- فيروس أو عميلٌ معدٍ يمكن أن يسبب المرض.</p>
<p><b>372 constitutive</b> تكويني <i>constitutif</i></p> <p>ما يتعلّق بتكوين مادة ، مثل ترتيب الذرات في جزيئها، وهو ما يحدد طبيعتها الأساسية وصفاتها.</p>	<p><b>377 contaminant</b> ملوث <i>contaminant</i></p> <p>عناصر غير مرغوب فيها، تُفسد وسطاً أو مادة أخرى، بإدخالها فيها.</p>
	<p><b>378 contaminated</b> ملوث <i>contaminé</i></p>

	صفةٌ مادّةٌ أفسدتها إدخال عناصرٍ غير مرغوب فيها إليها.	طورٌ متّصل (مستمر)
379	<b>contamination</b> <i>contamination</i> Lat. contaminatio (v.contaminare= يُلُوّث) إدخال عناصرٍ غير مرغوب فيها. مثل إدخال عضوية حية أو شوائب، إلى وسط فتنسده.	الطور الغازي أو السائل أو الصلب، في جملة ثنائية الطور، الذي تتوزع فيه جسيمات الطور المبعثر. يسمى أيضاً وسط التبعثر dispersion medium
380	<b>content</b> <i>teneur, contenu</i> Lat. contentus (v.continere= يحتوي) مقدار مادة معينة في جسم، مثل مقدار الكبريت في عينة من الفحم الحجري، أو مقدار ما في جسمٍ من مختلف المواد.	طيفٌ متّصل <i>spectre continu</i> طيف ليس فيه انقطاع من إشعاع صادرٍ أو متّصلٍ يbedo على شكل خطوطٍ أو حزمٍ واضحةٍ ومحددةٍ ليس فيها أي انقطاع.
381	<b>continue (v)</b> <i>continuer</i> يحافظ على حالته وشروطه خلال مسارٍ ما.	معاييرة متواصلة <i>titrage continu</i> معاييرة تعبئه السحاحة التي توضع فيها مادة المعايرة تعبئه مستمرة من خزان.
382	<b>continuity</b> <i>continuité</i> يواصل Lat. continuitas (v.continuare=) محافظةٌ شيءٌ على حاله دون أن تطرأ عليه تغييرات أساسية.	يتقلّص <i>(se) contracter</i> يتحوّل إلى وضع أصغر مقاساً.
383	<b>continuous</b> <i>continu</i> مستمر، متواصل	تقلّص <i>contraction</i> يجّبر Lat. contractio (v.contrahere=) جعل مادّةٌ أو شيءٌ ما أصغرَ حجّماً أو أقلَ امتداداً، مثل تقلّص حجم العاز عند تبريدِه.
384	<b>continuous distillation</b> <i>distillation continue</i> تقطرٌ يجري فيه تلقييم عمود التجزئة في وحدة تقطرٌ باستمرارٍ بالمادة المراد تقطرها، كما يجري أيضاً سحب المنتجات من رأس العمود ومن أسفله، وأحياناً من نقاطٍ متوضّطةٍ في جوانبه.	تبالن <i>contraste</i> - اختلاف الخصائص والصفات ما بين أجسام أو أشياء من فئة واحدة، أو ترتبط فيها بينها بعلاقة. - النسبة بين القيمتين العظمى والدنيا لمقدار.
391	<b>contribution</b> <i>contribution</i> مساهمة Lat. contributio (v.contribuere= يجمع معًا)	

			تقليدي
	مشاركة عنصر في تركيب مادة ، أو في إحداث فعلٍ.	398 conventional	
392 control	مراقبة، تحكم، شاهد	conventionnel	ما يتوافق هو والقواعد والعادات السائدة، وتعوزه الأصالة والعنفوية والفردية.
	control		
	- تطبيق الطرائق والتعليمات الخاصة بإجراء، أو بعمل جهاز.	399 convergence	تقارب
	- ممارسة تأثير على إجراء.	convergence	
		Lat. convergens (v.convergere)	(يميل
393 control experiment	اختبار شاهد		السعُي للالتقاء أو التجمّع في موضعٍ واحدٍ كما في تقارب أشعة منكسرة في عدسة مقربة للتلتقي في محركها.
	essai témoin		
	اختبار يُجرى لتفحُص نتائج اختبارات أخرى، يحافظ فيه على محددات إجرائها، عدا واحد منها لتبيّن ما له من تأثير على نتائج الاختبار.	400 conversion	تحويل، قلب
		conversion	
		Lat. conversio (v.convertere=)	(يتحول
394 convection	حمل		تحويل شيء من وضعٍ لوضعٍ آخر.
	convection		
	Lat. convectio (v.convehere=)		
	- انتقال الحرارة في مائع بسبب نشوء تيارٍ منه.	401 converted sugar	سكر منقلب
	- الحركة الدورانية التي تحدث في مائع، درجة حرارته غير منتظمة، بسبب تغير كثافته وتأثير الثقالة.	sucre converti	
			ناتج حلمة السكروز، ويحتوي 50% غلوكوز و 50% فركتوز.
395 convenience	تلاقي		
	commodité		
	تهيئة ظروف وأوضاع مناسبة لإنجاز أمرٍ أو نشوئه أو استقراره.	402 converter	محول
		convertisseur	
396 convenient	ملائم		الشخص، أو الآلة التي تقوم بخطوة واحدة على الأقل، لتحويل مواد إلى منتجات مصنعة، كما في محول بسمر الذي يحول الحديد الخام (الخنزيري: pig iron) إلى فولاذ.
	commode		
	Lat. conueniens (v.convenire=)		
	صفةٌ حاليةٌ أو ظرفٌ مناسبٌ لتحقيق إجراء معين.	403 convexity	تحدب
		convexité	
		Lat. convexitas = convexus	محدب
			دلالة على كون شيء منحنيناً إلى الخارج كقطع من كرة، وهو بخلاف التقعر. انظر concavity .
397 convention	عُرف		
	convention		
	Lat. conventio (v.convenire)		
	اعتقادٌ أو عادةٌ أو قاعدة مستقرة ومحبولة على نطاق واسع نتيجة ممارسة مديدة.	404 conveyer	نقل
		transporteur	

<p>من، أو ما، يتولى عملية الحمل والنقل، ويعرف أيضًا .conveyor</p>	 <p>رابطة تساندية رابطة تساندية المعدّات التساندية من زوج من الإلكترونات تقدمه واحدة</p>
<p><b>405 coolant</b> <i>matière de réfrigération</i> مادة تُستخدم لامتصاص فائض الحرارة، مثل السائل الذي يُطبق على آلة قطع المعادن لأنّد الحرارة الناتجة عن الاحتكاك، أو السائل الدوار الذي يُستخدم في محركات السيارات لتبريدها.</p>	<p>dative bond <i>semipolar bond</i> من الذرتين المرتبطين. تسمى أيضًا <i>semipolar bond</i></p>
<p><b>406 cooler</b> <i>réfrigérant</i> مُبرّد الآلة أو المادة التي تحافظ على بروادة مادة، وتحوّل دون ارتفاع درجة حرارتها، مثل البراد أو الحاويات التي يحفظ فيها الحليب وسائل أخرى.</p>	<p>تساند <i>coordination</i> Lat.coordinatio (v.coordinare=) (ترتّب معًا) الارتباط بعلاقة مناسبة أو ملائمة لإعطاء التائج أو الحالة المرجوة.</p>
<p><b>407 cooling tower</b> <i>tour de refroidissement</i> برج تبريد منشأة تشبه البرج يتサقّط فيها ببطءٍ ماءً دافئاً، فيلتقي تياراً من الماء الجوي الذي يعمل على تبخيره جزئياً وخفض درجة حرارته، ثم يعاد تدويره في المنشأة لاستعماله مُبرّداً.</p>	<p>كيمياء تساندية <i>chimie de coordination</i> الفرع من الكيمياء الذي يدرس المركبات التساندية وأآلية نشوئها وعملها.</p>
<p><b>408 coordinate</b> <i>coordonnée</i> إحداثية عدد يستعمل لتحديد موقع نقطة على محور أو في مستوي أو في الفراغ.</p>	<p>معقد تساندي <i>complex de coordination</i> مُركب أو أيون فيه ذرة فلزية مركبة بروابط تساندية مع عدد من الأيونات أو الجزيئات المحيطة بها. يحافظ هذا المعقد، حتى في محليله، على هويته كلياً أو جزئياً، وهو قد يكون كاتيونياً، مثل <math>[Cu(OH_2)_6]^{+2}</math>، أو أنيونياً مثل <math>[PtCl_6]^{-2}</math>، أو غير أيوني مثل <math>[Co(NH_3)_3(NO_2)_3]^0</math>. يسمى أيضاً معقد فرنر: Werner complex.</p>
<p><b>409 coordinate (v)</b> <i>coordonner</i> ينسق، يساند - ينظم إجراءً بترتيب مراحله كـ في موقعه ودوره. - يحقق ارتباطاً لتكون مركب تساندي.</p>	<p>مُركب تساندي <i>composé de coordination</i></p>
<p><b>410 coordinate bond</b> <i>liaison coordonnée</i></p>	 <p>رابطة تساندية <i>liaison coordonnée</i></p>



مُرَكَّبٌ ترتبط ذراته فيما بينها في جزيئه بروابط تسانديّة. من أهم هذه المركبات المعقّدُ التسانديّ. انظر coordination complex.

415 coordination number

عدد التساند

*nombre de coordination*

Lat. coordinatio

عدد الروابط التساندية التي تكونها ذرة فلزية مركبة، أو أيون، في مُعْقدٍ، وهو عادةً أربعة أو ستة.

416 coordinative

تساندي

*corrdinatif*

صفة لكل ما يميل إلى تكوين مركبات تساندية.

417 copal

كوبال

*copal*

نضج راتيني من أشجار مدارية، لونه بين الأصفر والأحمر، وهو نصف شفاف، منه صنف طري يُعرف بكوبال مانيلا، وصنف صلب يُعرف بكوبال الكورنغو.

418 copolymer

بِلْمَرٌ مشترَكٌ

*copolymère*

منتج بلمرة مشتركة مثل البوتاديين والستيرين.

419 copolymerization

بلمرة مشتركة

*copolymérisation*

بلمرة يتشارك فيها بلمران أو أكثر لتكون جزيء معقد ذي وزن جزيئي مرتفع مثل اللدين (البلاستيك) والمطاط الاصطناعي.

420 copper

نحاس

*cuivre*

(معدن قبرص) Lat. cyprum; Gr.kyprios

عنصر فلزي رمزه Cu عدده الذري 29 وكتلته الذرية

النسبية 63.54، كثافته 8.92، ودرجة انصهاره 1083 °س ودرجة غليانه 2567 °س، أحدى التكافؤ الثنائيّة، يقع في الفصيلة Ib من الجدول الدوري، يوجد في الطبيعة حُرّاً وفي خاماته، يُعدُّ من أفضل النوائل للحرارة والكهرباء، يستعمل نقائباً كما يستعمل في صناعة السبائك مثل الشبه والبرنز.

421 coprecipitation

ترسيب مشترك

*coprécipitation*

عملية ترسب فيها أكثر من مادة في آن واحد.

422 copulation

*copulation*

Lat. copulatio (v.copulare)

اقتران

الآلية التي يجري فيها الارتباط أو الاتحاد.

423 coral

مرجان

*coral*

Gr. Korallios

المياكل العظيمة لبعض الحيوانات البحرية الصغيرة، يوجد في البحار الدافئة، ويتكون بوجهٍ رئيسيٍّ من كربونات الكالسيوم المصبوغة بأكسيد الحديد III.

424 cordite

كورديت

*cordite*

مسحوق من مزيج من النترو سيلولوز والنترو غليسرين، مع مادة مثبتة ومسمة من البترولاتوم [وهو شحم بترولي عالي الدرجة (C<sub>16</sub>)].

425 core

لب، قلب

*noyau*

Lat. chorus

- الجزء الرئيسي، والأساسي غالباً، من كتلة، مثل الجزء الذي يحدث فيه الانشطار في مفاعل نووي.
- الجزء المركزي من الكرة الأرضية الذي يبلغ

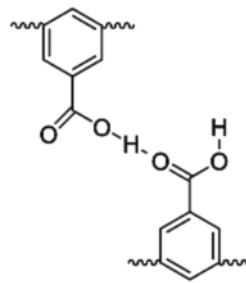
	قطره نحو 3380 كيلومتر.	(علاقة مشتركة) Lat. correlatio: com- + -relatio
	- الجزء المتبقى من ذرة بعد افلال إلكترونات تكافئها.	علاقة قائمة بين أمرين أو شيئين وثيقـي الصلة أحدهما بالآخر بحيث يستدعي وجود أحدهما وجود الآخر.
426 cork	فلين	432 <b>correspondence</b> تقابل
<i>liège</i> Lat. cortex	النسيج الخارجي لساق شجرة الفلين، الذي يتكون في السوق الفتية من بشرة ونسجـ لحائـ وأدمـة محـيطـة، وفي السوق المـرـمة من لـحـاءـ شـانـوـيـ وأـدـمـةـ محـيطـةـ، خـفـيفـ وـمـسـامـيـ يـبـلـغـ ثـخـانـاتـ كـبـيرـةـ أـحـيـاـنـاـ وـيـسـتـعـملـ للـعـزـلـ وـصـنـعـ السـدـادـاتـ الـفـلـيـنـيـةـ.	<i>correspondance</i> Lat. correspondentia حـالـةـ أوـ شـرـطـ توـافـقـ شـيءـ أوـ أـمـرـ معـ آخـرـ.
427 <b>corpuscle</b>	جـسيـمـ، كـريـةـ	433 <b>correspondence principle</b> مبدأ التقابل (التوافق) <i>principe de correspondance</i> Lat. v. correspondere مبدأ في التنظير الطيفي ينص على توافق تقريري لخصائص مجموعة طيفية مع كل من النظرية الكهرطيسية ونظرية الكم للانتقالات الإلكترونية، ويكون التوافق أشد كلما كانت الأعداد الكمية المعنية أكبر.
	<i>corpuscule</i> Lat. corpusculum= (corpus=) جـسمـ	
	- جـسـيمـ أـوـيـ دـقـيقـ مـثـلـ إـلـكـتـرونـ.	
	- خـلـيـةـ حـيـةـ مـنـفـرـدـ عـلـىـ نـحـوـ مـاـ لـاـ تـجـمـعـ فـيـ بـنـيـةـ نـسـيـجـيـةـ مـتـصـلـةـ، مـثـلـ كـرـيـاتـ الدـمـ الـحـمـراءـ وـالـيـضـاءـ.	
428 <b>corpuscular</b>	جـسيـمـيـ	434 <b>corresponding states</b> حالات متقابلة (متواقة) <i>états correspondants</i>
	<i>corpusculaire</i>	حالات تتناسب فيها ضغـطـ جـمـلـةـ وـحـجـومـهاـ وـدرـجـاتـ حرـارـتهاـ معـ قـيمـهاـ الحرـجةـ، فـإـذـاـ ماـ تـسـاوـتـ أيـ اـثـنـيـنـ مـنـهـاـ تـسـاوـتـ الـثـالـثـةـ حـكـمـاـ.
429 <b>correction</b>	تصحيـحـ	435 <b>corrosion</b> تأـكـلـ
	<i>correction</i> Lat. correctio (v.corrigere) يـصـحـحـ	<i>corrosion</i> Lat. corrosus (v.corrodere)
	إجراء يـتـخـذـ لـإـزـالـةـ الـخـطاـ وإـحـالـ الصـوابـ، مـثـلـ تصـحـيـحـ دـقـقـةـ عـلـمـ جـهـازـ، أوـ إـعادـهـ إـلـىـ وـضـعـهـ الـعـيـاريـ.	تـغـيـرـ كـيـمـيـائـيـ أـكـالـ يـصـبـحـ الـحـدـيدـ وـفـلـزـاتـ أـخـرىـ، لاـ يـرـاقـهـ بـالـضـرـورةـ تـغـيـرـ فـيـ الشـكـلـ، يـصـاحـبـهـ تـلـفـ تـدـريـجيـ نـتـيـجـةـ تـفـاعـلـ أـكـسـدـةـ وـتـكـونـ أـكـاسـيدـ أـوـ أـكـاسـيدـ مـيـهـةـ أـوـ كـرـبـونـاتـ بـفـعـلـ الـهـوـاءـ أـوـ الـمـاءـ أـوـ كـلـيـهـاـ مـعـاـ.
430 <b>correlate</b>	مرـتـبـطـ، متـلـازـمـ	
	<i>correlé</i>	
	واحد من أمرين، أو ظاهرين، متلازمان، على نحو	
	يستدعي وجود أحدهما وجود الآخر، أو يكمـلهـ.	
431 <b>correlation</b>	ارتـباطـ	436 <b>corrosive</b> أـكـالـ
	<i>corrélation</i>	<i>corrosif</i> Lat. corrosivus= coorrosus+ - ivus (مـيـالـ إـلـىـ) مـادـةـ تـسـبـبـ التـأـكـلـ الـكـيـمـيـائـيـ، مـثـلـ القـلـويـاتـ الـأـكـالـةـ.

437 <b>cortex</b> <i>cortex</i>	قشرة cortical	443 <b>corundum</b> <i>corindon</i>	ياقوت أكسيد الألومينيوم الطبيعي، يوجد في الصخور المتحولة والبركانية على شكل بلورات أحجارٍ كريمةٍ ذات ألوان متعددة، منها الياقوت والزُمرُدُ وسوهاها.
438 <b>cortical</b> <i>cortical</i>	قشرى ما يدل على الجزء الخارجي من شيء أو يرتبط به أو يتوضع عليه.		
439 <b>corticosteroide</b> <i>corticostéroïde</i>	كورتيكوسيروييد، ستيروبيادات قشرية أحد مجموعات ستيروبيادات تفرزها القشرة الكظرية، العديد منها هرمونات مثل الكورتيكوسيرتون والكورتيزون والألدوسيرتون. تسمى أيضًا .corticoid hormones	444 <b>cosmic</b> <i>cosmique</i>	كُوْنِيَّ ما له علاقة، أو ما يقع، خارج الكورة الأرضية.
440 <b>corticosterone</b> <i>corticostérone</i>	كورتيكوسيرتون أحد أدنى الهرمونات المستيرويدية الكظرية القشرية فعالية. صيغته $C_{21}H_{30}O_4$ ، يكون ما يحضر منه صناعياً على شكل صفائح بلورية؛ ينحل في معظم المذيبات العضوية ولا ينحل في الماء.	445 <b>cosmic rays</b> <i>rayons cosmiques</i>	أشعة كونية دُقُقٌ من نوى ذرية ذات قدرة احتراق هائلة، هي بمعظمها بروتونات في الفضاء الخارجي تخترق الغلاف الجوي بسرعة تقرب من سرعة الضوء حاملة طاقات تقع بين بضعة بليونات إلى نحو $10^7$ بليون إلكترون فولط، تُنشئ باصطدامها بذرّات هذا الغلاف ميزونات وبروتونات ونترونات وإلكترونات وفوتونات تحمل بعضًا من طاقتها الأصلية.
441 <b>cortisol</b> <i>cortisol</i>	كورتيزول انظر .hydrocortizone	446 <b>cosmos</b> <i>cosmos</i>	كون العالم الذي نعرفه، بترتيبه وانسجامه واتساقه، بعيداً عن كل فرضي وعشوانية.
442 <b>cortisone</b> <i>cortisone</i>	كورتيزون هرمون ستيرويدي طبيعي يتحول بالاستقلاب إلى كورتيزول، بلوري الشكل عديم اللون صيغته $C_{21}H_{28}O_5$ ذو تأثير على استقلاب الكربوهيدرات والبروتينات، يحضر صناعياً ويستعمل عمياً مضاداً للالتهاب.	447 <b>Cottrell process</b> <i>procédé de Cottrell</i>	طريقة كوتREL ترسيب كهراكتي يتحقق بإمداد تيار من الدخان أو الأبخرة، التي تحمل شحنة كهربائية سالبة، في قناة

تشكل جدرانها مسراها السالب، ويكون إلكتروود سلكي وسطها مسراها الموجب الذي تتجه نحوه دقائق الدخان أو البخار. تستعمل الطريقة على نطاق واسع لمعالجة الدخان المتتصاعد من معامل الإسمنت ومن عمليات التعدين.	معاكس، ضد: انظر countercurrent.
<b>448 coulometer</b> مقياس الشحنة <i>coulomètre</i> مقياس كهربائي يستعمل لقياس الشحنة الكهربائية مقدّرة بعدد الكولونات، انظر coulometry.	تيار معاكس <i>contresourant</i> إجراء يعتمد في عمليات التنقية الكيميائية وسواء، وفيه يُفسر سائل وبخار، أو سائلان لا يمتزجان، أو سائل وصلب، على الجريان في التجاھين متعاكسين بحيث يمر أحدهما عبر الآخر لتحقيق أكبر تماس بينهما.
<b>449 coulometric titration</b> المعايير كولومترية <i>titrage coulométrique</i> معايير تكون مادة المعايرة فيها متراجعاً من عملية تحليل كهربائي، ويحدد المقدار اللازم منه بقياس عدد الكولونات المستعملة في تحضيره.	زوج، مزدوجة <i>couple</i> - زوج: اثنان من نوع واحد يُنظر إليهما معاً، مثل زوج من الروابط. - مزدوجة: صفة لاثنين من نوع واحد يُنظر إليهما معاً، مثل رابطة مزدوجة. - قوتان متساويان شدة ومتعاكستان جهة، تعلمان على حاملين متوازيين.
<b>450 coulometry</b> قياس الشحنة <i>coulométrie</i> تحليل كيميائي يجري فيه تحديد مقدار المادة المتحررة من تحليل كهربائي ما (قد تكون راسباً فلزياً يتوضع على مسرى أو غازياً ينطلق حوله)، بقياس عدد الكولونات المستعملة.	اقتران <i>coupling</i> Lat. v. <i>copulare</i> = يقرن - التأثر بين جملتين أو بين أجزاء من جملة واحدة (ذرية أو جزيئية) مثل التأثر المغناطيسي المشترك لسبعين إلكترونين. - اتحاد أمين أو فنول مع مركب ديازونيوم لتكوين مركب آزو، وهو تفاعل تحضير أصباغ آزو.
<b>451 coumarine</b> كومارين <i>coumarine</i> لاكتون بلوري أبيض سام صيغته $C_9H_6O_2$ ، يوجد في العديد من النباتات ويخضر صناعياً، يستعمل في صناعة الصابون واللعطور وفي اصطناع الديكمارول الذي يضبط اصطناع عوامل التخثر المعتمدة على الفيتامين K في الكبد.	نشارك، تساهم <i>covalence</i> - تكافؤ لا أيوني يتجلّ بمشاركة ذرتين في مركب كيميائي بتقديم إلكترونين تحققان بها ارتباطهما. - عدد الأزواج الإلكترونية التي تقدر ذرة على المشاركة في إحداثها مع ذرات مجاورة أخرى. . covalency يعرف أيضاً بـ
<b>452 counter</b> عداد، معاكس، ضد <i>compteur, contre</i> عداد: انظر geiger counter	

<b>457 covalent</b> <i>covalent</i>	تشاركيٌّ، تساهميٌّ ما يرتبط بالشريك أو يتميّز به أو يدلّ عليه.	ماء) الكرياتين، يوجد في الدم ويفرغ مع البول، وتعُدُّ مستوياته في الدم مؤشراً إلى حالة الوظيفة الكلوية.
<b>458 covalent bond</b>	رابطة تشاركية (مشتركة) <i>liaison covalente</i>	خلق، إنشاء <i>création</i> Lat. <i>creatio</i> (v. <i>creare</i> =) خلق: صنع شيء من لا شيء مثل خلق الكون والحياة والكائنات الحية وغير الحياة. إنشاء: إنتاج شيء ما.
<b>459 cracking</b>	تكسير <i>craquage</i>	كريزول <i>cresol</i> متيل الفنول، صيغته $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$ وهو مزيج من ثلاثة مصاواغات: أورتو وميتا وبارا. يحضر من قطران الفحم الحجري ويستعمل مادة مطهرة ولتحضير الراتينات الفنولية ومل丹ًا وفي عمليات الاصطناع الكيميائي.
<b>460 cream</b>	قشدة <i>crème</i>	فَدَامَة <b>465 cretinism</b> <i>cretinisme</i> تقزم ناتج عن نقص نشاط الدرق، ترافقه تغيرات جسدية ونقص في الوظائف العقلية.
<b>461 creatine</b> <i>créatine</i>	كرياتين مُركب بلوري أبيض يوجد بوجه خاص في عضلات الفقاريات حُرّاً وعلى هيئة فسفوكرياتين. يسمى أيضاً 1- ميتيل غوانيدين حمض الأسيتيك.	معايير <b>466 criteria</b> <i>critères</i> يقرر Gr. <i>kriterion</i> (v. <i>krinein</i> ) جمع معيار. انظر <i>criterium</i> .
<b>462 creatinine</b> <i>créatinine</i>	كرياتينين مُركب حلقي كرياتيني لامي بلوري أبيض شديد القاعدية صيغته $\text{C}_4\text{H}_7\text{N}_3\text{O}$ ، ينشأ من بلمهة (نزع إجراءً ما).	<b>467 criterium, criterion</b> <i>critère</i> Gr. <i>kriterion</i> ما يُعدُّ مرجعاً أو أساساً للتميّز ويبنى عليه قراراً أو

468 critical	حرج	- درجة الحرارة التي لا يمكِن غازُ فرقهامها علاضغطه. - درجة حرارة مادة في حالتها الحرجة. - درجة الحرارة التي يتقلَّل فيها جسم صلب من شكلٍ تأصلي إلى آخر.
critique		
Lat. criticus; Gr.kritikos		
ما يدلُّ على حالةٍ يُستدلُّ منها على أن بعض الخصائص والصفات أو الظواهر تعانِي تغييرًا أو تبدُّلًا ملحوظًا.		
469 critical constant	ثابت حرج	حجم حرج
constante critique		
Gr. kritijos (v.kritos)		الحجم النوعي لمادة في حالتها الحرجة، انظر critical state
درجة الحرارة الحرجة أو الضغط الحرج أو الكثافة الحرجة لمادة.		
470 critical point	نقطة حرجة	وصلة تصالية
point critique		
نقطة على خطٍّ طوريٍّ لمادة نقية، توافق حالتها الحرجة. انظر critical state.		وحدةٌ وصلٍ قصيرةٌ نسبيًا (مثل رابطة كيميائية أو ذرة أو مجموعة مرتبطة كيميائيًّا) تجمع بين سلاسل ذرات متجاورة في جزيء مركَّبٍ كيميائي معقد، مثل بلمر، تبدو في اللدائن المتصلبة بالحرارة والمطاط المفلكن والبروتينات.
471 critical pressure	ضغط حرج	
pression critique		
الضغط الذي تؤثِّر به مادة في حالتها الحرجة. انظر critical state		
472 critical solution temperature	درجة حرارة محلول الحرجة	موصول تصاليًّا
température critique de solution		
درجة حرارة خاصةً بمحاليل مكونةً من سائلين يمترجان جزئيًّا في الشروط الاعتيادية، وهي الدرجة التي يتحقق فيها امتراج السائلين تماماً كما يتحقق عند رفع درجة الحرارة فوقها وأحياناً عند خفضها دونها.		مرتبط بوصلة تصالية.
473 critical state	حالة حرجة	تيار مقاطع
état critique		
الحالة التي تبلغها كل مادة نقية ثابتة كيميائيًّا والتي يكون فيها لطوريها السائل والبخاري الكثافة نفسها.		
474 critical temperature	درجة الحرارة الحرجة	بوتفقة
température critique		
475 critical volume		
volume critique		
476 cross link		
liaison transversale		



وحدةٌ وصلٍ قصيرةٌ نسبيًا (مثل رابطة كيميائية أو ذرة أو مجموعة مرتبطة كيميائيًّا) تجمع بين سلاسل ذرات متجاورة في جزيء مركَّبٍ كيميائي معقد، مثل بلمر، تبدو في اللدائن المتصلبة بالحرارة والمطاط المفلكن والبروتينات.

477 cross linked  
réticulé

مرتبط بوصلة تصالية.

478 crosscurrent  
courant transversale

تيار يقطع، رافداً، باتجاه تقدم التيار.

479 crown glass  
couronne de verre

زجاج بصري ذو قرينة انكسار منخفضة نسبيًا. قارن بـ flint glass.

480 crucible  
creuset

بوتفقة

	وعاءٌ أو قدر من آجر ناري أو من فلز صعب الانصهار يستعمل لصهر الفرزات والخامات التي تحتاج إلى درجات حرارة شديدة الارتفاع، ويكون بمقاسات متباعدة.	أحدُ عدّة بروتينات تشبه الغاماً غلوبولين بوزنها الجزيئي، تترسب من مصل الدم بالبرودة (في ٤° س)، وبخاصة في حالات مرضية، وتنحل ثانية بالحرارة (في الدرجة ٣٧° س تقريباً).			
481	<b>crude</b> <i>brut</i> Lat. <i>crudus</i> = خام	خام	487	<b>cryohydrate</b> <i>cryohydrate</i> هيدرات بلورية صلبة ذات تركيب ثابت ودرجة تجمّد محددة تنشأ عند تجميد محلول مشبع، ويكون المذاب والمذيب فيها بالنسبة ذاتها التي هما فيها في محلول المشبع. قارن بـ <i>eutectic</i> .	هيدرات قَرَّيَة
482	<b>crude oil</b> <i>huile brut</i> النفط في حالته الطبيعية، كما يخرج من آباره أو بعد نزع المواد الدخيلة (مثل الماء والغاز والركبات المعدنية) منه، وهو مزيج طبيعي من فحوم هيدروجينية فيها مشتقات كبريتية وأزوتية وأكسجينية.	زيت خام	488	<b>cryoscopy</b> <i>cryoscopie</i> تحديد درجات تجمّد المحاليل الناشئة من حلّ مواد مذابة في مذيبات ملائمة بغية تحديد الأوزان المولية للمواد المذابة وبعض خصائصها الأخرى، مثل الضغط الخلوي.	فحص قَرَّي
483	<b>crushing</b> <i>écrasement, broyage</i> التحطيم والسحق قِطْعاً صغيرة جداً.	تهشيم، هَرْسْ	489	<b>cryoscopic constant</b> <i>constante cryoscopique</i> ثابت في معادلة تعطي مقدار انخفاض درجة تجمّد مذيب بسبب وجود مذاب فيه. انظر <i>cryoscopy</i> .	الثابت القرَّيِّ
484	<b>cryo-</b> <i>cryo-</i> Gr. <i>kryos</i> = برد	قرَّيِّ: سابقة	490	<b>crystal</b> <i>crystal</i> Lat. <i>crystallum</i> ; Gr. <i>krystallos</i> جسم صلب ذو ترتيب فراغي منتظم تتوزع فيه ذراته أو جزيئاته، مكوّنةً سطوحًا خارجية مستوية صقيقة بينها زوايا مميزة محدّدة.	بلورَة
485	<b>cryogenic</b> <i>cryogénique</i> ما يدل أو يرتبط بسلوك المادة في درجات حرارة شديدة الانخفاض، أو بتقنيات تعمل في مثل هذه الدرجات.	قرَّيِّ	491	<b>crystal lattice</b> <i>réseau cristallin</i> ترتيب ذرات أو جزيئات أو أيونات بلورَة ، على شكل شبِّيكة بلورية	شبِّيكة بلورية
486	<b>cryoglobulin</b> <i>cryoglobuline</i>	غلوبولين قَرَّيِّ			ترتيب ذرات أو جزيئات أو أيونات بلورَة ، على شكل شبِّيكة فراغية.

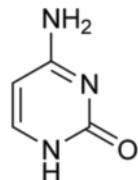
492	<b>crystalline</b> <i>crystallin</i>	بلوري، متبلور ما يتعلق بالبلورة أو يدل عليها، أو ما هو من طبيعتها البنية، مثل جسم يتشكل بالتبليور، أو جسم تترتب مكوناته ترتيباً منتظمًا في شبكة فراغية، بخلاف الجسم اللا بلوري العديم الشكل. انظر .amorphous.	498	<b>cumulate(v)</b> <i>accumuler</i>	يُراكم يزيد في حجم أو مقدار شيء بإضافات إليه.
493	<b>crystallite</b> <i>crystallite</i>	بزرة بلورية - جزء صغير متكامل من بلورة عادية، حيث يُشكّل تجمّع عدد كبير من هذه الأجزاء البلورة العادية. - شكل معدني دقيق يلاحظ في الصخور البركانية الزجاجية وفي بعض أنواع الخبث، يعد الخطوة الأولى في عملية البلورة والتبليور.	500	<b>cumulative</b> <i>cumulatif</i>	تراكمي تزايد في المقدار أو في الشدة نتيجة إضافات متتالية دون أي فقد. انظر cumulative error
494	<b>crystallization</b> <i>crystallisation</i>	تبليور آلية تشكّل البلورات.	501	<b>cumulative error</b> <i>erreur cumulatif</i>	خطأ تراكمي خطأ ترداد قيمته ودلالته تدريجياً عند إجراء سلسلة من القياسات أو الحسابات المرتبطة بها، خصوصاً إذا كان الخطأ متكرراً وفي الاتجاه ذاته أو له الإشارة ذاتها.
495	<b>crystallography</b> <i>crystallographie</i>	علم البلورات علم دراسة البلورات بأنواعها وأشكالها وبنياتها وأنماط تجمعها.	502	<b>cupferron</b> <i>cupferron</i>	كفررون ملح بلوري عديم اللون، صيغته $C_6H_5N(NO)ONH_4$ يُستعمل لترسيب النحاس والحديد من محليليهما، وكذلك في تحليل فلزات أخرى مثل فلزات مجموعة اليورانيوم خاصة.
496	<b>crystallloid</b> <i>cristalloïde</i>	شبه بلوري، بلوري مادة مثل الملح والسكر، تكون محلولاً حقيقياً ثم فيه عبر غشاء ملائم، وتقدر على التبليور. قارن بـ colloid.	503	<b>cupric</b> <i>cuvrique, cuprique</i>	نحاس II (غير الفلز) اسم يرتبط بالنحاس الثنائي التكافؤ، أو يدل عليه.
497	<b>culture</b> <i>culture</i>	مزرعة Lat. <i>cultus</i> (v. <i>colere</i> ) (يزرع)	504	<b>cuprous</b> <i>cuvreux</i>	نحاس I اسم يرتبط بالنحاس الأحادي التكافؤ، أو يدل عليه.
		وسط تغذية ملائم لعضوية حية مثل البكتيريا سواء وُجدت فيه أو لم توجد.			

505	<b>curare</b> <i>curare</i>	كورار مستخلص راتيني داكن اللون ينحل في الماء، أمكن عزل أكثر من 40 غرواني منه، شديد السمية، كان الهند الحمر يضعونه على رؤوس سهامهم وحرابهم.	النسبية لأطول نظائره عمرًا 247؛ وهو ثلاثي التكافؤ، يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري. ينصلح في الدرجة 1340° س وينشأ بقذف ذرات البلوتونيوم بالجسيمات ألفا العالية الطاقة.
506	<b>cure</b> <i>remède</i> Lat. <i>curare</i>	معالجة علاج	تيار مائع كالماء والهواء، يتحرك باستمرار في اتجاه ما.
		إجراء وقائي وحافظ، مثل معالجة التبغ بتعيقه، ومعالجة المطاط بفلكتته، ومعالجة اللدائن بمواد كيميائية بغية جعلها صعبة الانصهار وغير قابلة للانحلال.	انحناء انحناء
507	<b>curie</b> <i>curie</i>	كوري الواحدة النظامية المستخدمة سابقاً في قياس النشاط الإشعاعي وتعادل $10^{10}$ فتكاً في الثانية، وهو ما يكفي ما يتفكك من 1 غ من الراديوم في حالة توازن مع نواتج تفككه.	.curve منحنى انظر
508	<b>curing</b> <i>cuisson</i>	إنضاج عملية أو طريقة تتضمن إجراءً ما، مثل الغسل والتجفيف والتسخين والتدخين والتعتيق وسوها، يطبق على مادة بغية حفظها أو تحسين خصائصها.	منحنى مسار الذي تبعه نقطة تتحرك منحرفة عن خط مستقيم دون أن تصنع زوايا معه.
509	<b>curing time</b> <i>temps de cuisson</i>	زمن الإنضاج مدة تعرض مادة، مثل مادة راتينية، للمعالجة بالحرارة أو بالضغط.	مائع القطع ما يُستعمل للتبريد وتزليق رأس القاطع في آلات قطع الفلزات، أو لغايات أخرى في عمليات تشغيلها.
510	<b>curium</b> <i>curium</i>	كوريوم عنصر فلزي اصطناعي من زمرة الأكتينيدات، فضي اللون، رمزه Cm، عدده الذري 96 والكتلة الذرية	حوية، كُفيت وعاء صغير شفاف غالباً، مثل أنبوب أو حوض صغير، يستعمل في مختبر التحليل الكيميائي.
511	<b>current</b> <i>courant</i> Lat. <i>currere</i> =	متتابع سرير	متتابع ما يُستعمل لتبريد وتزليق رأس القاطع في آلات قطع الفلزات، أو لغايات أخرى في عمليات تشغيلها.
512	<b>curvature</b> <i>courbure</i> Lat. <i>curvatura</i> (v. <i>curvare</i> )	انحناء انحناء	منحنى مسار الذي تبعه نقطة تتحرك منحرفة عن خط مستقيم دون أن تصنع زوايا معه.
513	<b>curve</b> <i>courbe</i> Lat. <i>curvus</i> =	منحنى مسار الذي تبعه نقطة تتحرك منحرفة عن خط مستقيم دون أن تصنع زوايا معه.	منحنى مسار الذي تبعه نقطة تتحرك منحرفة عن خط مستقيم دون أن تصنع زوايا معه.
514	<b>cutting fluid</b> <i>fluide de taille</i>	مائع القطع ما يُستعمل للتبريد وتزليق رأس القاطع في آلات قطع الفلزات، أو لغايات أخرى في عمليات تشغيلها.	مائع القطع ما يُستعمل للتبريد وتزليق رأس القاطع في آلات قطع الفلزات، أو لغايات أخرى في عمليات تشغيلها.
515	<b>cuvette</b> <i>cuvette</i>	حوية، كُفيت وعاء صغير شفاف غالباً، مثل أنبوب أو حوض صغير، يستعمل في مختبر التحليل الكيميائي.	حوية، كُفيت وعاء صغير شفاف غالباً، مثل أنبوب أو حوض صغير، يستعمل في مختبر التحليل الكيميائي.
516	<b>cyanic acid</b> <i>acide cyanique</i>	حمض السيانيك حمض قوي صيغته HNCO أو HO CN، يحصل عليه بتسخين حمض السيانوريك، ثابت فيها دون درجة الصفر	حمض السيانيك حمض قوي صيغته HNCO أو HO CN، يحصل عليه بتسخين حمض السيانوريك، ثابت فيها دون درجة الصفر

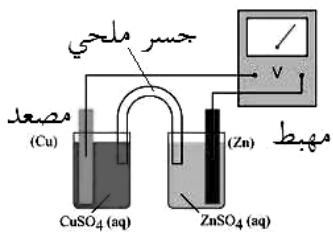
السلزية، ويبلمر سريعاً في درجات الحرارة الاعتيادية معطياً سياميليد $X$ (CNOH) وحمض الهيدروسيانيك.	حالتها الأولية، يرافقها غالباً تحول الطاقة الحرارية إلى طاقة ميكانيكية أو العكس.
517 cyanide <i>cyanure</i> - مُركب من السيانوجين مع عنصر أو جذر أكثر كهروجاذبية منه. - ملح أو إستر حمض الهيدروسيانيك، مثل سيانيد الصوديوم.	انظر Carnot cycle. سيانيد دوري، حلقي ما يرتبط بدورة أو حلقة أو يدل عليها أو يتمي إليها، انظر cycle.
518 cyanogen <i>cyanogas</i> غاز سياني سيانيد الكالسيوم كما هو معروف باسمه التجاري، يستعمل لإبادة الحشرات والقوارض.	521 cyclic <i>cyclique</i> تحلّق تَسْكُل حلقة أو أكثر في صيغة مُركب عضوي، مثل تحول هيدروكربون ذي سلسلة مستقيمة إلى نقطتين أو هيدروكربون عطري.
519 cyanogen <i>cyanogène</i> - جذر أحادي التكافؤ – CN، يوجد في سيانيد الهيدروجين، وسواء من السيانيدات البسيطة أو المعقّدة. - غاز صيغته $C_2N_2$ ، عديم اللون، شديد السمية وذورائحة واحذرة، يستعمل في عمليات الاصطناع العضوي، كما استعمل عميلاً في الحرب الكيميائية.	523 cyclo- <i>cyclo-</i> حلقي: سابقة سابقة تدل على حلقة أو دائرة. 524 cycloaddition <i>cycloaddition</i> تحلّق بالضم تفاعل ضم بين جزيئات غير مشبعة يقود إلى نشوء مركب حلقي.
520 cycle <i>cycle</i> دور، حلقة Lat. <i>cyclus</i> ; Gr. <i>kyklos</i> = حلقة - ترتيب على شكل دائرة أو ما يائلاها. - توافر أشكال متتالية تجري وفق ترتيب محدد يأتي فيه الخ الأخير من ترتيب ما مباشرة قبل الخ الأول من الترتيب الذي يليه. - سلسلة عمليات تقوم بها مادة تعود في نهايتها إلى	525 cyclohexane <i>cyclohexane</i> هكسان حلقي، سيكلوهكسان هيدروكربون حلقي مشبّع صيغته $C_6H_{12}$ ، يشبه البنزين إلا أنه أقل سمية منه؛ كثافته 0.78، درجة غليانه $80.7^{\circ}\text{S}$ ودرجة تجمده $6.3^{\circ}\text{S}$ لا ينحل في الماء، يوجد في النفط ويُصنع به درجة البنزين، يستعمل مذبياً وفي عمليات الاصطناع العضوي. 526 cyclotron <i>cyclotron</i> سيكلوترون جهاز يستعمل لتسريع الجسيمات الموجبة الشحنة مثل

			سيتوكروم
		<b>cytochrome</b>	<b>cytochrome</b>
		<i>cytochrome</i>	أحد صباغات تنفسية عديدة موجودة في الخلايا النباتية والحيوانية، تؤدي دوراً رئيسياً في تفاعلات الأكسدة بين الخلايا، ذات صلة كيميائياً، بالهيموغلوبين في أنها معقدات بروتينية - بورفيرينية - حديدية، تم الحصول عليها نقية؛ أهمها وأكثرها انتشاراً السيتوكروم C.
527	<b>cysteine</b> <i>cystéine</i>	سيستين Systeine	
		حمض أميني بلوري صيغته $\text{HSCH}_2\text{CHNH}_2\text{COOH}$ يشتق من السيستين، يوجد في الطبيعة ويعد مكوناً للعديد من البروتينات.	
528	<b>cystine</b> <i>cystine</i>	سيستين Systeine	هيولي، سيوبلازم <i>cytoplasma</i>
		حمض أميني بلوري عديم اللون صيغته $[\text{SCH}_2\text{CHNH}_2\text{COOH}]_2$ فعال ضوئياً، يعد مكوناً في معظم البروتينات ويؤخذ منها بالحملة، كما يتحول بالاختزال إلى سيستين. وهو أكثر الحموض الأمينية غنى بالكبريت.	- المادة الأساسية السائلة في البروتوبلازم. - الجزء من البروتوبلازم خارج غشاء الخلية النووية.
529	<b>cyt-, cyto-</b> <i>cyt-, cyto-</i> Gr. Kytos	خلوي Cytosolic	سيتوزين <i>cytosine</i>
		سابقة تدل على الخلية.	قاعدة بيرimidينية بلورية صيغتها $\text{C}_4\text{H}_5\text{N}_3\text{O}$ ، توجد في الحموض الريبية النووية والريبية النووية المنقوصة الأكسجين، وفي بعض التمييات الإنزيمية.

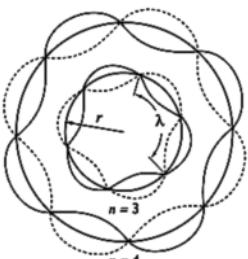
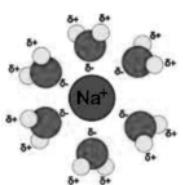
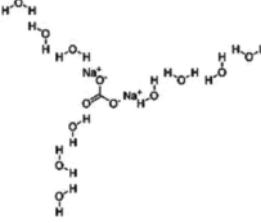
\* \* \*



# - D -

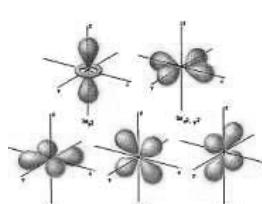
<b>1 dacron</b>	داكرُون <i>dacron</i>	- جَعْلُ وسْطٍ رِطْبًا. - تَبُدُّ الطَّاقَةُ فِي حَرْكَةِ اهْتِزَازِيَّةٍ وَتَنَاقُصُ الْحَرْكَةِ وَاصْمَحَلَّاً لَهَا نَتِيَّجَةً لِذَلِكَ.
<b>2 Dalton's atomic theory</b>	نظريَّةِ دالتون الذريَّة <i>théorie atomique de Dalton</i>	رطوبَة، نَدَاوَة <i>humidité</i> صفةٌ ماءٌ هو رطبٌ أو مُخْمَدٌ. انظر <i>damp</i> .
<b>3 Dalton's law</b>	قانونِ دالتون <i>loi de Dalton</i>	خلية دانييل <i>cellule de Daniel</i> خلية أولية ممثلة على النحو التالي:
		$Zn Zn^{2+}  Cu^{2+} Cu$
		مسراها الموجب من النحاس المغمور في محلول من سلفات النحاس، ومسراها السالب من الزنك المغمور في محلول من سلفات الزنك أو من حمض الكبريتيك الممدود، والمحلولان مفصولان ب حاجز مسامي. القوة المحركة الكهربائية للخلية ثابتة وتبلغ نحوً 1.1 فولط.
<b>4 damp (v)</b>	يُجَفِّفُ <i>amortir</i>	
<b>5 damp</b>	رطب <i>humide</i>	<b>9 dark</b> قاتم، مُعْتَمِّ <i>foncé, sombre, obscur</i> صفةٌ جوّ ذي رطوبَة عاليَّة، يُشَعِّرُ بِنَقْصٍ فِي الحيويَّةِ والنَّشاطِ. - غَازٌ سامٌ في منجم فحم.
<b>6 damping</b>	ترطيب، تخميد <i>humidification, amortissement</i>	صفةٌ لا يمتَصُّ ولا يعكِسُ أو يُشعِّي أو ينقل ضوءًا، بل هو قاتم، كالليل.

10 <b>data</b> <i>données</i> Lat.datus (v.dare = يعطي) ج.معطى. انظر .datum	مُعطيات	16 <b>daughter element</b> <i>élément fille</i> المتج المباشر لعملية التفكك الإشعاعي لعنصر، مثل الرادون الذي يعد العنصر الوليد، أو العنصر الابن، لعنصر الراديوم.	عنصر وليد
11 <b>date</b> <i>dâter</i> يُحدّد أو يثبت أصلٍ أمِّرٍ، أو وقتَ حدوثه.	يؤرخ	17 <b>DDT</b> <i>DDT</i> ختصر الاسم الأجنبي لثنائي كلور ثنائي فنيل ثلاثي كلور والإيتان، صيغته $(ClC_6H_4)_2CHCCl_3$ ، عديم اللون والرائحة بلوري الشكل لا ينحل في الماء، يستعمل مبidaً حشرياً.	د.د.ت
12 <b>dative</b> <i>dative</i> Lat.dativus (v.dare) صفة لما هو قادر أو مُعدٌ لاعطاء شيء، مثل ذرة مانحة.	معطي، مانح		
13 <b>dative bond</b> <i>liaison dative</i> رابطة كيميائية يكوّنها زوج إلكتروني تقدمه إحدى الذرتين المرتبطتين. تسمى أيضًا coordinate bond و semipolar bond و coordinate covalence.	رابطة منح		
	قاعدة لويس 	حمض لويس	
14 <b>dating</b> <i>datation</i> تحديد عمر مواد طبيعية أو صناعية يعتمد، إن كان نشوء هذه المواد أو تلاشيهما يجري بسرعة ثابتة ومحدة، على قياس المقدار الناشئ أو المتلاشي منها بوسائل كيميائية أو نووية.	تاريخ	18 <b>de-</b> <i>dé-</i> سابقة تدل على ما يعاكس فعلاً، أو يبعد شيئاً عن آخر، مثل إبعاد ذرة عنصر أو أكثر من مركب كيميائي، مثل deoxy (إبعاد ذرة أكسجين) أو dehydro (إبعاد ذرة هيدروجين).	نزع، إزالة: سابقة
15 <b>datum</b> <i>donnée</i> ما يقدم نتيجة تجربة أو برهان، ويعد مقبولاً أو مفترضاً لهدف محدد.	مُعطى (الجمع: مُعطيات)	19 <b>deactivate (v)</b> <i>désactiver</i> يُنقص أو يلغي الفعالية الكيميائية أو الحيوية لمادة، مثل سمية ينخفض فعالية حفاز بلاتيني أو يقضى عليها.	يحمل
		20 <b>deactivation</b> <i>désactivation</i> .deactivate (v)	تخمير
		21 <b>deactivation group</b> <i>groupe désactivant</i> مجموعة أو زمرة تخفض الفاعلية الكيميائية أو الحيوية لمادة.	مجموعة محملة

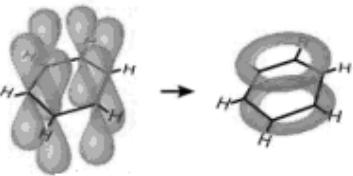
22 deacylation	نزع الأسيل	نظريّة ديباي - هكيل
<i>désacylation</i>		<i>théorie de Debye - Huckel</i>
نزع زمرة الأسيل من مركب. انظر acylation.		نظريّة تُرجع تباعد سلوك المحاليل الكهربائية عن سلوك المحاليل المثالية، إلى القوى الكهربائية الساكنة المؤثرة بين أيوناتها.
23 dealkalyze	بنزع القلوية	
<i>désalcaliniser</i>		
يزيل القلوية أو يخترقها بتعديلها بحمض.		
24 dealkylation	نزع الألكيل	واحدة ديباي
<i>desalcoylation</i>		<i>unité Debye</i>
نزع زمرة الألكيل من مركب. انظر alkylation.		واحدة العزم الكهربائي وتساوي $10^{-18}$ كولون ساكن. سم.
25 deamination	نزع الأمين	ديكان
<i>désamination</i>		
نزع زمرة الأمين من مركب، وتسمى أيضًا amination. انظر deaminization.		
26 de Broglie equation	معادلة دوبروي	واحد من مركبات هيدروكربونية الكانية سائلة متضاوقة صيغتها الإجمالية $C_{10}H_{22}$ ، مثل الديكان النظامي $CH_3(CH_2)_8CH_3$ . تُستعمل في الاصطناع العضوي.
<i>équation de de Broglie</i>		
معادلة وضعها لويس دوبروي سنة 1924، تعطي طول الموجة المواكبة لجسم متحرك، مثل الإلكترون، بدلالة ثابتة بلانك $h$ ، وكتلة الجسم $m$ وسرعته $v$ ، بالعلاقة:		
$\lambda = \frac{h}{p} = \frac{h}{mv}$		
27 de Broglie wave	موجة دوبروي	عشاري
<i>onde de de Broglie</i>		<i>déca</i>
هي، في الميكانيك الموجي، موجة افتراضية توافق جسيماً أولياً (مثل الإلكترون) في حركته، وتزوده بعض الخصائص الموجية مثل التداخل والانعراج.		Gr. deka- عشاري
		سابقة بمعنى عشرة، مثل عشاري السطوح
28 Debye-Hückel theory		عشاري الماء
<i>théorie de Debye - Huckel</i>		<i>décahydrate</i>
		مُركب صلب بلوري يحتوي جزيئه عشر جزيئات من ماء التبلور.
29 Debye unit		
<i>unité Debye</i>		
واحدة العزم الكهربائي وتساوي $10^{-18}$ كولون ساكن. سم.		
30 decane		
<i>décane</i>		
واحد من مركبات هيدروكربونية الكانية سائلة متضاوقة صيغتها الإجمالية $C_{10}H_{22}$ ، مثل الديكان النظامي $CH_3(CH_2)_8CH_3$ . تُستعمل في الاصطناع العضوي.		
31 deca		عشاري
<i>déca</i>		
سابقة بمعنى عشرة، مثل عشاري السطوح		Gr. deka- عشاري
32 decahydrate		عشاري الماء
<i>décahydrate</i>		
		مُركب صلب بلوري يحتوي جزيئه عشر جزيئات من ماء التبلور.
33 decalcification	نزع الكالسيوم	
<i>décalcification</i>		

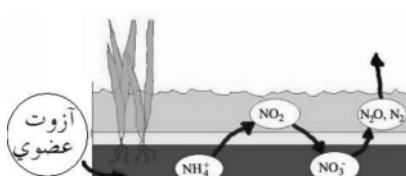
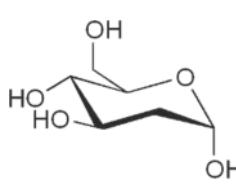
فقدان الكالسيوم، أو مركباته، من العظام والأنسجة السنّية أو من التربة.	نزع الكربوكسيل <i>décarboxylation</i> نزع زمرة الكربوكسيل من مركب. انظر <i>carboxylation</i>
<b>34 decalescence</b> <i>décalescence</i> كمد سطح فلز بسبب امتصاص الحرارة الكامنة في تحول طوري يجري بدرجة حرارة ثابتة.	تفكك، تفسخ <i>décadence, dégénérescence, pourriture</i> Lat.v. <i>decadere</i> يتفسخ - تناقص الفعالية الإشعاعية. - التفكك الهوائي للبروتينات بالجراثيم، وتأكسد نواتج التعفن إلى مركبات ثابتة.
<b>35 decant (v)</b> <i>décanter</i> يبعد السائل الطافي في معلق أو فوق منذيب، دون أن يسبب اضطرابه أو اضطراب طبقات محلول الدنيا.	<b>ثابتة التفكك</b> <i>constante radioactive</i> الثابتة $\lambda$ في قانون التفكك الإشعاعي $N = N_0 e^{-\lambda t}$ ، حيث $N_0$ عدد ذرات مادة مشعة ما في اللحظة $t = 0$ و $N$ عدد الذرات المتبقية منها، بعد تفكك بعضها، في الزمن $t$ .
<b>36 decantation</b> <i>décantation</i> Lat. <i>decantatio</i> (v. <i>decantare</i> ) انظر (v)	<b>إيابنة</b> سابقة بمعنى عُشرٍ، تدل على جزء واحد من عشرة أجزاء من الواحدة المعنية.
<b>37 decarbonize (v)</b> <i>décarburer</i> يتنزع أو يزيل عنصر الكربون، مثل نزعه من محركات الاحتراق الداخلي.	<b> محلول عُشرٍ العيار</b> <i>solution décinormale</i> محلول يحوي عُشر مكافئ كيميائي من مادة مذابة فيه، أو محلول عُشرٍ النظامية.
<b>38 decarboxylase</b> <i>décarboxylase</i> إنزيم يسرع تخريب المجموعة الكربوكسيلية $\text{COOH}$ بانتزاع جزيء $\text{CO}_2$ منها، ومثاله الإنزيم الذي يحول حمض البيروفيك $\text{CH}_3\text{COCOOH}$ إلى الألدهيد الأسيتيك $\text{CH}_3\text{CHO}$ وثنائي أكسيد الكربون $\text{CO}_2$ في الخلايا الحية وفي عملية التخمر العُولي.	<b>ميلان</b> <i>déclinaison</i> Lat. <i>declinatio</i> (v. <i>declinare</i> ) انظر (v) <b>44 declination</b> <i>diminution, déclin</i> Lat. (v. <i>declinare</i> ) (يميل) <b>45 decline</b> <i>diminution, déclin</i> Lat. (v. <i>declinare</i> ) انحطاط، انحدار

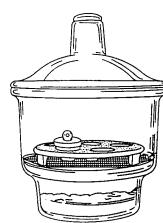
		التحول إلى حال أدنى أو أقل ملاءمة.	خفض الضغط السائد في حيز.
46	<b>decoic acid</b> <i>acide décoïque</i>	حمض الديكوييك أحد حمض أحاديـة الكريوكسيل، مثل حمض الكابريك $C_9H_{19}COOH$ مشتقة من الديكانات $C_{10}H_{22}$ .	تطهير، إزالة التلوث - التخلص من عوامل العدوى أو التلوث، وجعل وسط غير مضر بالأشخاص غير المحميين فيه. - إزالة آثار عوامل الحرب الكيميائية أو البيولوجية أو المواد المشعة.
47	<b>decoking</b> <i>décokéfaction</i>	نزع الكوك نزع أو إزالة الكوك النفطي عن التجهيزات. انظر .decarbonize	تصويع (تفرق) فك الاقتران. انظر coupling
48	<b>decoloration</b> <i>décoloration</i>	إنصال (إزالة اللون) إزالـة لـون مـادـة، مثل إـزالـة لـون السـوـائل بـامـتـازـهـا عـلـى فـحـم فـعـالـ. تـسـمـي أـيـضاـ decolorization	تناقص انخفاض مقدار الشيء أو فعاليته.
49	<b>decolorizing agent</b> <i>agent décolorant</i>	عامل منصل يزيل اللون مادة، مثل الفحم الفعال أو بعض أنواع الأتربة والغضار، ذات قدرة كبيرة على الامتزاز، تستعمل لإزالة الألوان غير المرغوب فيها كما في تكرير السكر والزيت. يستعمل هذا المصطلح أيضاً لوصف العوامل الكيميائية المستعملة في عمليات إزالة الألوان.	ينقص يـنـقـصـ décroître, diminuer يتـدـنـيـ Lat.v. decrescere يجعل شيئاً أو أمراً أقل قيمةً أو حجماً أو فعاليةً.
50	<b>decomposition</b> <i>décomposition</i>	تفـكـكـ، تـفـكـيكـ فصل مـادـة إـلـى عـنـاصـرـها أو أـجـزـائـهاـ المـكـوـنـةـ، أو إـلـى مـرـكـبـاتـ أـبـسـطـ، مثل تـفـكـيكـ أـكـسـيدـ الزـئـقـ HgO إـلـى زـئـقـ Hg وـأـكـسـيجـنـ O <sub>2</sub> .	نقـضـ الاستـحلـابـ تخـرـيـبـ المستـحلـبـ كـهـرـبـائـيـاـ أو كـيـمـيـائـيـاـ أو مـيـكـانـيـكـيـاـ. تقـصـيرـ، إـهـمـالـ
51	<b>decompression</b> <i>décompression</i>	تحـفيـفـ الضـغـطـ يـضـعـفـ الأـدـاءـ، مثل عدم انتظام شبـكةـ بلـورـيـةـ.	عيـبـ، خـللـ يفـشـلـ Lat.deficet (v.deficere) عدـمـ اـنـظـامـ فيـ الـبـنـيـةـ أوـ فيـ الشـكـلـ ماـ يـفـسـدـ المـظـهـرـ أوـ

59	<b>defective</b> <i>défectueux</i> ينقصه تحققُ المعايير المطلوبة في الانتظام أو في الأداء.	معيب	66	<b>defluorination</b> <i>défluoration</i> إزالة الفلور كما من صخور فسفاتية.	نزع الفلورة
60	<b>deficiency</b> <i>défet, manque</i> Lat.deficiens (v.deficere)	عَوْزٌ، نَقْصٌ	67	<b>defoaming</b> <i>rupture de mousse</i> تخريب الزبَد (الرغوة) أو الحَوْل دون نشوئه.	إزالة الرغوة
	عدم توفر بعض ما هو ضروري لإنجاز وظيفة أو أدائها، مثل نقصٍ في بعض الفيتامينات الأساسية.		68	<b>deformation</b> <i>déformation</i> Lat. deformatio (v.deformare)	تشوه
61	<b>deficient</b> <i>déficitaire</i> المفتقر إلى بعض الخصائص أو المكونات الأساسية اللازمة لإنعام أمر، مثل وسْطٍ مُعْوِزٍ.	مُعْوِزٌ، نَاقِصٌ		يُشَوِّه غير شكل أو أبعاد جسم مادي أو شكل هندسي على نحو مسيء.	
62	<b>define (v)</b> <i>définir</i> يحدد الخصائص الأساسية لمفهوم أو لإجراء.	يعرّف	69	<b>degassing</b> <i>dégazage</i> إزالة الغاز من وسْطٍ مثل تفريغ أنبوب إلكتروني.	إزالة الغازات
63	<b>definition</b> <i>définition</i> Lat.defintio (v.definere)	تعريف	70	<b>degeneracy</b> <i>dégénérescence</i> التحول إلى حالة أو وضع أدنى.	تنكُسية
	الصياغة الدقيقة لمفهوم أو لإجراء، أو التعبير عنه.		71	<b>degenerate (v)</b> <i>dégénérer</i> ينحط	يتردّى، ينحط
64	<b>deflagration</b> <i>déflagration</i> Lat.deflagratio (v.deflagrare) (يشتعل)	توقّد		Lat.degenerare	يهبط على نحو ملحوظ إلى مستوى أدنى بفقد وظيفة أو بنية منه.
	تفاعل كيميائي ينتج مقداراً كبيراً من الحرارة، ويتراافق بإصدار شرر أو لهب، ينتقل في المادة المشتعلة بأقل من سرعة الصوت. يختلف عن الانفجار. انظر .detonation		72	<b>degenerate orbital</b> <i>orbitale dégénérée</i> 	صفة تطلق على الحالات الكمومية المختلفة لمداري، لها كلها الطاقة ذاتها، ومثالها المداريات
65	<b>deflocculation</b> <i>déflocculation</i> إلغاء حالة التندّف وتشتيت التكتلات وتحويلها إلى جسيمات مبعثرة دقيقة جداً، كما يجري عند إضافة كربونات الصوديوم إلى المزالت الصالصالية.	إزالة التندّف			الخمسة ذرّة عنصر انتقال غازي.

73 <b>degenerated</b>	<b>مُتردّي</b>	هي، في قاعدة الأطوار، العدد الأدنى من المتحولات (مثل الضغط ودرجة الحرارة والتركيز) التي يجب تثبيتها لتعريف حالة جملة تماماً. انظر قاعدة الأطوار .phase rule
74 <b>degeneration</b>	<b>تردّي</b>	درجة التأين
	<i>dégénération</i>	<i>degré d'ionisation</i>
	المرور من حالة إلى أخرى، المصاحب بنقص في الفعالية أو بخلل في الأداء أو باختفاض الخصائص الأساسية.	الكسر المولي المتأين من كهرل، ويعبر عنه عادة بنسبة مؤوية.
75 <b>degradation</b>	<b>تدرّك، تحفيض، حطّ</b>	نزع المالوجين
	<i>dégradation</i>	<i>déhalogénéation</i>
	Lat. degradatio (v.degradare)	نزع المالوجين كلياً أو جزئياً من مركب.
	- تحويل مركب كيميائي إلى مركب آخر أقل تعقيداً أو تركيباً، مثل تحويل الكربوهيدرات السداسية (المكسوزات) إلى خاصية (بتسورات)، أو خسف السيلولوز بفعل الجراثيم.	
	- أدى بنساء عن إضعاف أو فقد بعض الخصائص أو الإمكانيات. انظر catabolism.	ينزع الماء، يبلمه
76 <b>degree</b>	<b>درجة</b>	يُبعد الماء المرتبط كيميائياً، أو ماء التميّه.
	<i>degré</i>	
	Lat. degradus	
	- تتحقق حالة على نحوٍ أو بنسبةٍ يُستدلّ عليها من تدرجيات سلمٍ يواكب جهاز قياسٍ ويوافقه.	منزوع الماء، مُبلّمه
	- تتحقق نسبة من ظاهرة.	صفة لامنزع ماؤه المرتبط.
77 <b>degree of dissociation</b>	<b>درجة التفكّك</b>	نزع الماء، بلّمهة
	<i>degré de dissociation</i>	<i>déshydratation</i>
	الكسر المتفكّك من مركب، ويعبر عنه عادة بنسبة مؤوية.	نزع الماء من مركب، أو من عضوية، بإجراء مثل التجفاف والامتصاص والامتزاز والضغط... الخ، ولا يطلق هذا المصطلح على فقدان الماء بالتبخير أو الغليان. انظر (v) dehydrate
78 <b>degree of hydrolysis</b>	<b>درجة الخلمة</b>	تحلّق بنزع الهيدروجين
	<i>degré d'hydrolyse</i>	<i>déhydrocyclisation</i>
	الكسر المتخلمه من ملح، ويعبر عنه عادة بنسبة مؤوية.	تحويل مركب أليفاتي إلى مركب حلقي، يرافقه نزع بعض هيدروجينه، مثل تحول الهبتان إلى تولوين:
79 <b>degree of freedom</b>	<b>درجة الحرّيَّة</b>	$C_7H_{14} \rightarrow \text{C}_6H_5\text{CH}_3 + 3H_2$
	<i>degré de liberté</i>	

86	<b>dehydrogenation</b>	نزع الهيدروجين <i>déshydrogénéation</i>	إعادة الفعالية الكيميائية لمادة حُجبت عنها لتغدو قادرةً على القيام بتفاعلاتها المعتادة، ويحدث ذلك بتفاعل إزاحةٍ يتضمن إضافة كاتيون يتفاعل تفاعلاً أشدَّ مع الرابطة المقنة ويجبر الأيون الذي حُجبت فعاليته.
87	<b>dehydrohalogenation</b>	نزع هيدروالهالوجين <i>déshydrohalogénéation</i>	إجراء يجري فيه نقض حالة الاستحلاب، مثل نقض مستحلب الزيت في الماء ونشوء طورين منفصلين.
88	<b>deliquescence</b>	مَيْعَةٌ <i>déliquescence</i>	امتصاص ملحٍ رطوبة الجو وانحلاله في مائهَا.
89	<b>deliquescent</b>	متَمِّيَعٌ <i>déliquescent</i>	يَمْيِعُ Lat. <i>deliquescescere</i> (v.) يَمْيِعُ صفة للملح الذي يمكن أن يَمْيِعُ.
90	<b>delocalized</b>	غير متَّمِّوضٍ <i>délocalisé</i>	صفة لما هو متحرر من الارتباط في موقع محدد، وقدِّر من ثُمَّ على التنقل من موقع إلى آخر.
91	<b>delocalization</b>	عدم تَوْضُّع <i>délocalisation</i>	عدم الالتزام بموضع محدَّد ثابت، كما هو حال الإلكترونات (بي: π) في جزيء البترین $C_6H_6$ .
			الإلكترونات غير المتموّضة $6p$ المداريات
92	<b>demasking</b>	تعرية <i>décamouillage</i>	غُولٌ إيتيليٌّ أُضيفت إليه موادٌ (مثل الميتانول والبترین والبنزالديهيد) جعلته غير صالح للاستهلاك البشري، وقصرت استعماله على الحاجات الصناعية، مذبيًا مثلاً.

97 <b>denitrification</b> <i>dénitrification</i>	إزالة النترة dénitrification	يزيل الاستقطاب <i>dépolariser</i>
	اختزال أيونات النترات $\text{NO}_3^-$ والأمونيا $\text{NH}_4^+$ ، وتكوين النتريت وأكسيد الأزوت والأمونيا أو التروجين الحر.	يُزيل استقطاب مسرى، أو يحول دون حدوثه، بإضافة مواد تحول دون تراكم نواتج التفاعل عليه.
		
98 <b>density</b> <i>densité</i> Lat. <i>densitas</i>	كثافة	102 <b>depolarize (v)</b> <i>dépolariser</i>
	عُرِفت سابقاً بأنها كتلة واحدة الحجم من مادة مقداره بـ $\text{غ}/\text{سم}^3$ أو بسوى ذلك. وتُعرَف حالياً بأنها النسبة بين كتلة مول من مادة ما وكتلة مول من مادة معيارية هي مول من الهواء (كتلته 29 $\text{غ}$ ) في حالة الغازات، ومول من الماء (كتلته 18 $\text{غ}$ ) في حالة السوائل.	مادة تتفاعل مع نواتج التفاعل المتراكمة على أحد مسربي خلية لتعوق حدوث استقطابه، مثل $\text{MnO}_2$ الذي يتفاعل مع الهيدروجين المنطلق عند المسرى.
99 <b>deoxidation</b> <i>déoxydation</i>	نزع الأكسدة	103 <b>depolarizer</b> <i>dépolaryseur</i>
	إبعاد الأكسجين أو اختزال درجة أكسدة عنصر.	مادة تتفاعل مع نواتج التفاعل المتراكمة على أحد مسربي خلية لتعوق حدوث استقطابه، مثل $\text{MnO}_2$ الذي يتفاعل مع الهيدروجين المنطلق عند المسرى.
100 <b>deoxygen</b> <i>désoxy</i>	منقوص الأكسجين	104 <b>depolymerization</b> <i>depolymerisation</i>
	ما حوى في جزيئه أكسجين أقل مما يحويه جزيئه العادي. يعرف أيضاً بـ <i>desoxy</i> .	تفكك المركبات ذات الجزيئات الضخمة، بطرق مختلفة مثل الخلمية، إلى مركبات أبسط نسبياً مثل المونوميرات أو وحدات الـ <i>حد</i> .
		
101 <b>depletion</b> <i>épuisement</i> Lat. <i>depletio</i> (v. <i>deplere</i> )	استنفاد، إنفاذ يفرغ	105 <b>deposit</b> <i>dépôt</i> Lat. <i>depositum</i>
	إنفاذ مواد كيميائية، أو سواها، حتى انتهاء مقاديرها.	راسب، مكمن، توضيعات الحجري، بفعل عوامل الطبيعة.
		106 <b>deposition</b> <i>précipitation</i> (يستقر في الأسفل) آلية التجمع في الأسفل بفعل عوامل الطبيعة.
		107 <b>depress (v)</b> <i>déprimer, abaisser</i> Lat. <i>deprimere</i> يُخفض
		يُضعف فعالية ونجاعة ودلالة أمرٍ أو شيء.
		108 <b>depression</b> <i>abaissement</i> Lat. <i>depressus</i> (v. <i>deprimere</i> ) انخفاض

		في عمود تقطير، أو مادة تضاف من أعلى العمود وتحريك نحو أسفله.
109	انخفاض درجة التجمّد point <i>dépression de point de congélation</i>	وَصْفٌ
	الانخفاض الذي يطرأ على درجة تجمّد مذيب نقي عند إضافة مذاب إليه ونشوء محلول ثانوي منها.	بيان خصائص شيء أو أمر بها يسمح بتعريفه.
110	اشتقاق derivation <i>dérivation</i> Lat. derivatio (v. derivare) (يسحب)	جِفْفَ
	- تتالي حالات تُظهر أن صفةً ما تأتي نتيجة حتمية لما هو مقبول سابقاً. - طريقة أخذ شيء من مصدر رئيسي.	ينزع الرطوبة من مادة أو من وسط.
111	مشتق derivative (n) <i>dérivé</i>	تجفيف
	مادة تصنع من مادة أخرى بعملية واحدة أو أكثر، مثل المشتقات النترية للبنزين.	تنزع الرطوبة أو الماء غير المرتبط كيميائياً كلياً أو جزئياً.
112	مشتق derived (adj) <i>dérivé</i>	محفّف
	مصنوع أو متطور من شيء آخر.	وعاء معدّ لحماية مواد صلبة من التعرض لرطوبة الجو، أو لتجفيفها، مجهّز بغطاء محكم كثيم، توسع في قاعه مادة مجففة مثل كلوريد الكالسيوم $\text{CaCl}_2$ . يستعمل لتجفيف المواد الصلبة التي تتفكك بالحرارة.
113	إزالة الملوحة، نزع الملح desalting <i>dessellement</i>	تصميم
	خفض محتوى مادة من الملح أو نزعه منها، مثل إزالة ملوحة ماء البحر بطرق مختلفة مثل التحال والتقطير واستشراب التبادل الأيوني. تعرف أيضاً بـ desalination و desalinization.	
114	نازل descending <i>descendant</i>	
	يتحرك نحو الأسفل، مثل النواتج المتوسطة المتكتفة	تحديد العناصر والمراحل والإجراءات اللازمة لتحقيق إجراء أو لتصنيع مركب.

120 <b>desorb (v)</b> <i>désorber</i>	يتنز يُبَعَّد مادة عن أخرى، مترزة عليها أو متصلة بها، بعملية معاكسة لعملية الامتزاز والامتصاص.	
121 <b>desorption</b> <i>désorption</i>	امتزاز عملية إبعاد مادة عن أخرى، وهي عملية معاكسة للامتزاز والامتصاص، وتجري بوسائل مختلفة مثل التسخين وخفض الضغط، أو اعتبار مادة أكثر قدرة على الامتزاز.	
122 <b>destruction</b> <i>destruction</i> Lat. <i>destructio</i> (v. <i>destruere</i> )	تخريب، إتلاف تخريب أو تدمير بنية أو وظيفة شيء أو أمرٍ على نحو يجعله غير صالح لأداء دوره.	يكشف يبين وجود ما هو غير ظاهر أو بادٍ للعيان، مثل وجود غُول في الدم.
123 <b>destructive</b> <i>destructif</i>	مُخْرِّب، مُتِلِّف ما يملك القدرة على الإتلاف والتخريب.	كَشْف إظهار ما كان مخفياً أو غير ظاهر.
124 <b>destructive distillation</b> <i>distillation destructive</i>	تقدير إتلافي تسخين مادة عضوية (مثل الخشب والفحيم وزيت النفط) بمعزل عن الهواء، وتفكيكها إلى نواتج طيارة يجري تكيفها لاحقاً، مخلفةً، في قعر المقطرة، سائلاً سميكًا لزجاً أو مادة صلبة.	مِكْشاف آلة لتحرّي وجود شيء، مثل نشاط إشعاعي، أو حالةٌ مثل مستوى الماء في مرجل.
125 <b>desulfonation</b> <i>désulfonation</i>	إزالة السلفنة نزع المجموعة السلفونية $\text{SO}_2\text{OH}$ من مركب عضوي.	126 <b>desulfurization</b> <i>désulfurisation</i> نزع الكبريت ومركباته من الغازات المنطلقة في الجو أو من الأجزاء النفطية المختلفة.
127 <b>detect (v)</b> <i>déceler, détecter</i> Lat. <i>detegere</i>	يكشف يبين وجود ما هو غير ظاهر أو بادٍ للعيان، مثل وجود غُول في الدم.	128 <b>detection</b> <i>détection</i> Lat. <i>detectio</i> (v. <i>detegere</i> ) إظهار ما كان مخفياً أو غير ظاهر.
129 <b>detector</b> <i>détecteur</i>	مِكْشاف آلة لتحرّي وجود شيء، مثل نشاط إشعاعي، أو حالةٌ مثل مستوى الماء في مرجل.	130 <b>detergent</b> <i>détergent</i> مادة منحلّة في الماء مثل الصابون ومواد صناعية أخرى، تضاف إليه لتحسين مقدرتها على التنظيف حيث تخفض التوتر السطحي للزيوت والشحوم

وترتبط بقطراتها التي تكتسب شحنات كهربائية سالبة تعمل على تناورها وإيقائها على شكل مُعلَّق يحمله ماء الشطف مع الأوساخ.

131 **deterioration**

تردّي

*détérioration*

تلف تدريجي يلحق بالمواد وسوها بفعل عوامل كيميائية أو بتأثير الوسط المحيط.

132 **determinant**

مُحدّد، معِينٌ

*déterminant*

أحد مجموعات كيميائية تحدد الفعالية النوعية لضدٍ ولستضدٍ.

133 **determination**

تحديد، تعين

*détermination*Lat. *determinatio* (v.*determinare*)

تحديد حالة و/أو مقدار وخصائص شيء، بنتيجة إجراءٍ أو قياسٍ دقيق لأحد معطياته مثل الحجم والشدة والتركيز.

134 **determine (v)**

يعِينُ، يحدّد

*déterminer*

- يحدّد حالة خاصية مثل مقدارها أو حجمها أو وزنها النوعي.

- يختار واحداً من عدة احتمالات أو خيارات.

135 **detonation**

انفجار

*détonation*Lat. *detonatus*

تفاعل كيميائي مرافق بشرارة أو لب، ينتشر مقداراً كبيراً من الحرارة، ويتحرك في المادة المتفجرة بأسرع من الصوت.

136 **detonating gas**

غاز منفجر

*gaz détonnant*

مزيج من غازَي الهيدروجين والأكسجين بنسبة حجمين من الأول إلى حجم واحد من الثاني، ينشأ عند تحليل الماء كهربائياً وينفجر، معيداً تكوين الماء، عند إشعاله.

137 **detoxication**

إزالة السمّية

*détoxication*

عملية تجاري في الكبد بتوسيط إنزيمي لإزالة الأثر السمّي لبعض المواد. تسمى أيضاً *detoxification*.

138 **deuterium**

دوتيريوم

*deutérium*

نظير للهيدروجين، يرمز له بـ D أو  $H^2$ ، عدده الذري 1 وكتلته الذرية النسبية 2.013، ذو خصائص فизيائية وكيميائية مختلفة عن خصائص الهيدروجين العادي، يوجد بكميات قليلة في الماء (على شكل ماء ثقيل  $D_2O$ )، يحصل عليه بتبيخِر انتقائي له، يستعمل هذا الماء في المفاعلات النووية عميل اقتقاء في الأبحاث الكيميائية والبيولوجية.

139 **develop (v)**

يُظهرُ

*développer, révéler*انظر *developer*140 **developed dye**

صبغٌ ناشئٌ

*colorant développé*

صباغ آزو مباشر يمكن، بعد تطبيقه على النسيج، نزع زمرة الآزو منه بسادة مظهرة، فيرتبط بالنسيج مباشرةً مكوناً تلوينات ثابتة عند الغسيل. يسمى أيضاً azoic dye. قارن بـ diazo dye.

141 **developer**

مُظهِّرٌ

*révélateur*

- عميلٌ مُرجع قوامه حلقة بنزينية استُبدلَت فيها مجموعتا هيدروكسيل، أو أمينو، (أو ثالث) بذرتي هيدروجين (أو ثالث)، يُرجع حبيبات بروميد الفضة إلى ذرات فضة على النسخة السالبة من أفلام التصوير.

- مادة كيميائية تستعمل لإنتاج صباح بتفاعلها مع صباح آخر على النسيج، أو مع مادة صباحية وسطية. انظر developed dye.

**142 deviate (v)** يحرف *dévier*

يُبعد عن اتجاهٍ أو سلوكٍ أو قيمٍ معتمدة.

**143 deviation** انحراف *déviation*

Lat. *deviatio* (v.*deviare*)

.deviate

**144 device** أداة *dispositif, appareil*

أداة أو عُدَّةٌ أو قطعة من جهاز مصممة ل القيام بوظيفة محدّدة في استعمالات محدّدة.

**145 devitrification** إزالة التزوج *dévitrification*

تحويل البنية الزجاجية لمادة إلى حالة بلورية، ويجري ذلك بطريق متعددة مثل الضغط أو التبريد البطيء أو بتأثير الماء أو بتحوّل كيميائي.

**146 dew point** نقطة الندى *point de rosée*

Gr.*thein* درجة الحرارة التي يغدو الهواء فيها مشبعاً ببخار الماء الذي يبدأ بالتكاثف.

**147 Dewar's flask**

*vase de Dewar*

وعاء من زجاج رقيق، أو من فلنز، ذو جدار مضاعف،

يخلو ما بين جداريه لمنع انتقال الحرارة بينهما، وغالباً ما يطلي داخله بطبقة من الفضة للإقلال من الإشعاع. يستعمل في حفظ الغازات المميتة (مثل المواد السائل)، أو للعمل في درجات حرارة منخفضة.

**148 dewaxing**

*débarrassemement de cire*

تخليص الزيت النفطي من شمع البارافين الذي فيه بالتبريد والضغط، أو بالمعالجة بمذيب.

**149 dextran**

*dextran*

متعدد سكاريد ذو وزن جزيئي مرتفع، قوامه واحدات من D-غلوکوز.

**150 dextrin**

*dextrine*

متعدد سكاريد على شكل مسحوق أو حبيبات بيضاء، يميّز التدوير ذواب في الماء، يحضر بحلمة النشا ويتحول بالإماهة إلى مالتوز أو غلوکوز.

**151 dextro-**

*dextro-*

يميني: سابقة

انظر *dextrorotatory*

**152 dextrorotatory**

*dextrogyre*

يميني التدوير

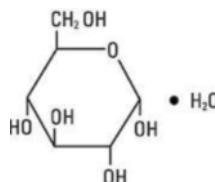
*dextrogyre*

وعاء ديوار

مُرَكَّب بلوري يدير محلوله مستوى الضوء المستقطب باتجاه دوران عقارب الساعة. يعرف أيضًا بـ dextrorotary، ويرمز له بـ (+). انظر levorotatory.

153 **dextrose***dextrose*

أحادي سكاريد (هو الغلوكوز الطبيعي) صيغته  $C_6H_{12}O_6 \cdot H_2O$  وهو مُرَكَّب بلوري حلول الطعام



دكستروز

ذواب في الماء يميني التدوير، يحضر بإمامه النشا؛ يعرف أيضًا corn sugar—grape sugar.

154 **di-***di-*

سابقة تعني وجود اثنين من شيءٍ، مثل ثنائي الذرة وثنائي الجذر، وهي مرادفة تقريرًا لـ bi- و bis-.

ثنائي

155 **diabetes***diabète*

أحد اضطرابات مختلفة تترافق بوفرة البول.

بُوالة

156 **diagnosis***diagnose*

Gr.diagnosis

تشخيص

- تحري أو تحليل سبب حالة أو طبيعتها.

- تحديد المرض بالاستناد إلى مظاهره وعوارضه.

157 **diagonal***diagonal*

Lat.diagonalis; Gr.diagonios

قطري

- مصطلح في علم البلورات يدل على محاور تقاطعات مستويات التناظر الرئيسية والثانوية في جملة إيزومترية.

- مستقيم، في مصلع ذي عدد زوجي من الأضلاع، يصل رأسين متقابلين من رؤوس المصلع.

158 **diagonal relationship***relation diagonale*

علاقة قطبية

علاقة تظهر التشابه في الخصائص الكيميائية بين مركبات عنصر الفصائل الرئيسية في الجدول الدوري المقابلة قطرًا، مثل العناصر Mg-Li و Si-B و Al-Be.

159 **diagram***diagramme*

Gr.diagramma

خط

رسم بياني يوضح العلاقة بين متغيرين.

160 **dialysable***dialysable*

ديولي، ديولي

صفة لما هو قادر على المرور عبر غشاء في عملية dialysis. انظر الدّيال.

161 **dialysate***dialysat*

ديالة

المادة التي تمر عبر الغشاء في عملية الدّيال.

162 **dialyse (v)***dialyser*

يديل

يفصل بين مادتين بعملية دِيال، كما تديل الكلية الدم.

163 **dialyser***dialyseur*

ميال

جهاز ثُبُرى فيه عملية الدّيال ويكون من حاوية ذات حجيرات تفصل بعضها عن بعض أغشية نصف نفوذة.

164 **dialysis***dialyse*

ديال

انتشارٌ انتقائيٌّ عبر غشاء نصف نفوذ، يستعمل عادة لفصل المواد المذابة، ذات الأوزان الجزيئية المختلفة التي تنفذ بسهولة عبر الغشاء، عن ذات الأوزان الجزيئية المرتفعة، أو عن المواد الغروانية، التي تنفذ بصعوبة، أو لا تنفذ أبداً، عبر الغشاء.

## 165 diamagnetic

## معاكس المغناطيسية

*diamagnétique*

صفة لمواد ذات نفوذية مغناطيسية أقل من نفوذية الخلاء، أو ذات نفوذية مغناطيسية سالبة.

## 166 diamagnetism

## مagnetopisية معاكسة

*diamagnétisme*

ظاهرة مميزة للمواد المعاكسة المغناطيسية.

انظر [diamagnetic](#).

## 167 diamond

## الماض

*diamant*

Gr.adamas لا يُغلب



كربون نقى يتبلور في شبكة ثلاثية الأبعاد ترتبط فيها كل ذرة كربون مع أربع ذرات مماثلة مجاورة

بروابط تشاركية قوية من النوع (σ) مما يكسب الألماس خصائصه المميزة؛ فهو أكثر الأجسام صلابة، ذو قرينة انكسار عالية جداً قوي العشرة للضوء ذو متانة متوسطة وعزل للكهرباء؛ ييدو باللون مختلف ويستعمل بمعظمها في صناعة الحلي. تشكل في باطن الأرض منذ بلايين السنين تحت ظروف في شروط قاسية جداً من الحرارة والضغط. يمكن تصنيع بلورات صغيرة منه، مثل حبات الرمل، بتعریض الغرافيت لضغوط ودرجات حرارة شديدة الارتفاع، تستعمل في الصناعة مادة ساحجة.

## 168 diaphragm

## حجاب

*diaphragme, membrane*

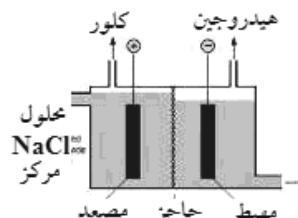
غشاء فاصل نصف نفوذ، (أو صفيحة مسامية)، يستعمل لفصل المحاليل، إذ يسمح بمرور مواد دون سواها عبره، كما في الفصل بالدّياب.

## 169 diaphragm cell

## خلية الحاجز

*membrane cellulaire*

خلية ذات حجرتين، مهبطية ومصدعية، يفصل بينهما حاجز مسامي، تستعمل لإنتاج هيدروكسيد الصوديوم والكلور بالتحليل الكهربائي ل محلول كلوريد الصوديوم.



## 170 diastase

## دياستاز

*diastase*

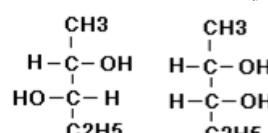
إنزيم يحفز حلمة الشا إلى مالتوز.

## 171 diastereoisomer

## متصاوغ لا تقابل

*diastéreoisomère*

أحد زوجين من متصاوغات ضوئية تحوي جزيئاتها أكثر من ذرة لا متناظرة واحدة، لذلك لا يكون فيها صورة فرينة في المرأة. يسمى أيضاً [diasteriomer](#).



انظر [enantiomer](#)

## 172 diatomic

## ثنائي الذرة

*diatomique*

جزيء مكون من ذرتين مثل  $\text{H}_2$  و  $\text{CO}_2$ .

<p><b>173 diazo-</b></p> <p><i>diazo-</i></p> <p>سابقة تدل على وجود المجموعة <math>-N=N-</math>.</p>	<p>ديازو</p>	<p><b>178 diazotization</b></p> <p><i>diazotation</i></p> <p>تكون مركب ديازو من تفاعل أمين عطري أولي مع حمض الآزوي، في درجة حرارة منخفضة (أدنى من الدرجة 4°C)، ومثاله التفاعل:</p> $C_6H_5NH_2 + HNO_2 \rightarrow C_6H_5N_2OH + H_2O$
<p><b>174 diazo compound</b></p> <p><i>composé diazoïque</i></p> <p>مُركب يحتوي المجموعة <math>-N=N-</math> مرتبطة بذرة كربون في جذر عضوي فيه. انظر diazomethane.</p>	<p>مُركب ديازو</p>	<p><b>179 dibasic acid</b></p> <p><i>acide dibasique</i></p> <p>حمض ثانوي القاعدة</p> <p>حمض يحتوي جزيئه ذرتى هيدروجين قابلتين للاستبدال، وقدر من ثمّ على تكوين نوعين من الأملاح، ومثاله حمض الكبريتيك <math>H_2SO_4</math> وحمض الحماض <math>.H_2C_2O_4</math>.</p>
<p><b>175 diazo dye</b></p> <p><i>colorant diazoïque</i></p> <p>انظر developed dye</p>	<p>صبغ ديازو</p>	<p><b>180 dibutyl phthalate</b></p> <p><i>dibutyl phthalate</i></p> <p>إستر زيتى القوام، صيغته <math>C_6H_4(COOC_4H_9)_2</math></p> <p>عديم اللون والرائحة، يسعمل بوجهٍ رئيسي مذيباً وملدناً.</p>
<p><b>176 diazomethane</b></p> <p><i>diazométhane</i></p> <p>غاز سام شديد الانفجار صيغته <math>CH_2N_2</math>، يستعمل لتنقية الحموض العضوية إلى إستراتها الميتيلية المترافق، أو لتحويلها إلى قرائتها المجاورة العلية.</p>	<p>ديازو ميتان</p>	<p><b>181 diborane</b></p> <p><i>diborane</i></p> <p>أحد أهم هيدridesات البور، صيغته <math>B_2H_6</math>، وهو مركب طيار عديم اللون، يتحول إلى سائل في الدرجة 92.5-92.5°C ويجمد في الدرجة -165.5°C. ذو رائحة منفرة ينفكك سريعاً في الماء معطياً حمض البوريك ومطلاقاً الهيدروجين، يذوب في الإيتير، ويستعمل لتحضير مركبات البور العضوية.</p>
<p><b>177 diazonium salt</b></p> <p><i>sel diazoïque</i></p> <p>مُركب صيغته <math>RN=N^+</math>، حيث R جذر أروماتي (عطري) و X جذر حمضي يحمل شحنة سالبة.</p>	<p>ملح ديازونيوم</p>	<p><b>182 dichromic acid</b></p> <p><i>acide dichromique</i></p> <p>حمض ثانوي الكروميك</p> <p>حمض صيغته <math>H_2Cr_2O_7</math> يُعرف فقط في محاليله وفي</p>

أملاله، مثل ثنائي كرومات البوتاسيوم، ومعظمها بلون برتقالي أو أحمر.

183 die

*moule*

أداة تستعمل للحصول على شكلٍ أو طبعةٍ بالضغط أو بالنفخ.

184 dielectric

*diélectrique*

مادة لا توصل التيار الكهربائي. بحيث يمكنها حمل شحنات كهربائية مختلفة في أجزاء مختلفة منها دون مرور أي تيار فيها.

185 dielectric constant

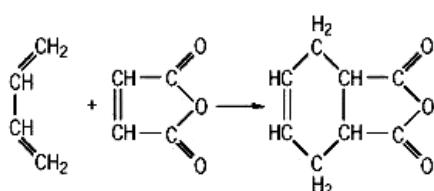
*constante diélectrique*

ثابتةٌ يُرمز لها بـ  $D$ ، خاصةً بوسط ما، تتحدد بدلاتها قوة التجاذب الكهربائي  $F$ ، في الوسط المعتبر، بين شحتين متعاكستين قيمة الواحدة منها  $e$ ، وتفصل إحداهما عن الأخرى مسافة قدرها  $r$ ، حيث  $F = \frac{e^2}{Dr}$ . تعدّ هذا الثابتة مقياساً لقطبية الوسط.

186 Diels-Alder reaction

*réaction Diels-Alder*

تفاعل إضافة يرتبط فيه ثنائي ألكن مترافق، في الموضعين 1 و 4 مع مركب يحوي رابطة ثنائية أو ثلاثة مشكلاً حلقة سداسية، مثل المركب الناشئ من إضافة البوتadiين (1, 3) إلى بلاماء حمض الماليك:



187 diesterase

*diestérase*

إنزيم ثنائي الإستر

إنزيم، مثل النكلاز، يقطع الروابط ثنائية الإستر بين النوكليوتيدات في الحموض النووي.

قالب

188 diene

*diène*

تسمية لمركب عضوي يحوي رابطتين مزدوجتين في جزيئه؛ قد تكون هاتان الرابطتان مترافقتين، أي أن رابطة أحدية واحدة تفصل إحداهما عن الأخرى، كما في 1, 3 بوتadiين، CH<sub>2</sub>=CHCH=CH<sub>2</sub>، وقد يكون بينهما أكثر من رابطة أحدية واحدة، كما في 1, 4 بوتadiين، CH<sub>2</sub>=CHCH<sub>2</sub>CH=CH<sub>2</sub> 4

ديين

أليف الدين

189 dienophile

*philodiene*

مركب ألكيني، أو ألكنوي مثل البروبينال، CH<sub>2</sub>=CHCHO، يسعى نحو الدين في تفاعل ديلز - آلدر. انظر Diels-Alder reaction

وقود ديزل

190 diesel fuel

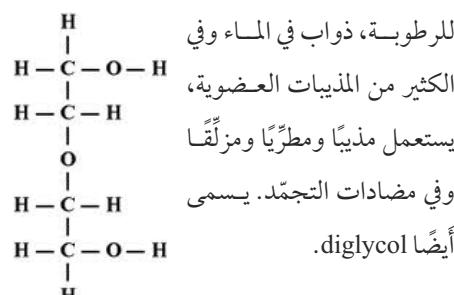
*corburant diesel*

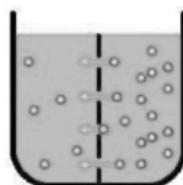
منتج نفطي مكونٌ بوجه رئيسي من مركبات هيدروكربونية أليفاتية ويقتصر بعد الكيروسين؛ يستعمل في محركات дизيل ذات الاحتراق الداخلي.

ثنائي إيتيلين الغليكول

*déthylène glycol*

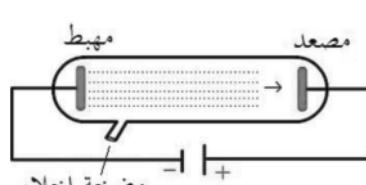
مركب عضوي صيغته  $O(CH_2CH_2OH)_2$ ، ماص



192 <b>difference</b>	فرق	تَبَدُّلٌ يطأ على الأشعة الضوئية عند مرورها عبر شقوق ضيقه فتبعد مترادحة أو منحرفة، وتشكل أهداياً مضيئة ومظلمة.
<i>différence</i>		
Lat. <i>differentia</i>		
الاختلاف بين حالتين أو أكثر لتبينهما في الشكل أو الطبيعة أو الخصائص.		
193 <b>different</b>	مختلف	
<i>different</i>		صفية من زجاج أو كوارتز غالباً، على سطحها
<i>differens</i> (v. <i>differre</i> )		مجموعة من شقوق أو أخداد متساوية ضيقة وذات مسافات متساوية فيما بينها، تولد، عند مرور موجة ضوئية فيها، عدداً كبيراً من الحزم التي تتدخل مشكلة طيف انعراج.
194 <b>differential extraction</b>	استخلاص تفاضلي	
<i>extraction différentiel</i>		
استخلاص بتيار معاكس يجري فيه استخلاص مادة التلقيم على نحو مستمر مع مقادير ضئيلة جداً من المذيب الطازج.		
195 <b>differential manometer</b>	مقياس ضغط تفاضلي	يتشر
<i>manomètre différentiel</i>		يتحرك عشوائياً في عدة اتجاهات.
جهاز يستعمل لقياس فرق الضغط بين مصدرين، مثل مذيب و محلول منه، وذلك بقياس المسافة الرأسية بين مستوىيهما في ساقى أنبوب، على شكل الحرف u، قائم إلى الأعلى أو مقلوب إلى الأسفل، وقد وصل كل من ساقيه بأحد المصادر.		
196 <b>differential titration</b>	معايرة تفاضلية	منتشر
<i>titrage différentiel</i>		
معايرة تتضمن تحليل عينة تحوي نوعين متفاعلين متآثرين، أو أكثر، باستعمال كواشف أو مشعرات مختلفة، مثل معايرة مزيج من حمض الكبريتيك وحمض الفسفوريك.		
197 <b>diffraction</b>	انعراج	انتشار
<i>diffraction</i>		
Lat. <i>diffractio</i> (v. <i>diffringere</i> )		
الاختلاف بين حالتين أو أكثر لتبينهما في الشكل أو الطبيعة أو الخصائص.		
198 <b>diffraction grating</b>	شبكة انعراج	
<i>réseau de diffraction</i>		
صفيحة من زجاج أو كوارتز غالباً، على سطحها مجموعة من شقوق أو أخداد متساوية ضيقة وذات مسافات متساوية فيما بينها، تولد، عند مرور موجة ضوئية فيها، عدداً كبيراً من الحزم التي تتدخل مشكلة طيف انعراج.		
199 <b>diffuse (v)</b>	يتشر	
<i>diffuser</i>		
يتحرك عشوائياً في عدة اتجاهات.		
200 <b>diffused</b>	منتشر	
<i>diffuse</i>		
انظر (v)		
201 <b>diffusion</b>	انتشار	
<i>diffusion</i>		
Lat. <i>diffusus</i> (v. <i>diffundere</i> )		
تحرك عشوائي لذرارات أو جزيئات مادة غازية أو سائلة أو صلبة يؤدي إلى امتزاجها تلقائياً مع مادة أخرى، مثل انتشار غاز في آخر، أو انتشار مذاب في مذيب؛ وهو بطيء جداً في الأجسام الصلبة.		
		
	انتشار	
202 <b>digestion</b>	هضم	
<i>digestion</i>		
Lat. <i>digestio</i> (v. <i>digerere</i> )		

	- معالجة الفضلات العضوية وتفككها بفعل أحياء دقيقة، مطلقة مزيجاً غازياً قابلاً للاحتراق يحوي $\text{CO}_2$ و $\text{CH}_4$ .	يتسع بسبب تزايد المسافات الكائنة بين مكوناته.
	- تحويل الطعام إلى مكونات أبسط يسهل امتصاصها.	
203 <b>digital</b> <i>digital</i>	رقمي تقديم المعطيات على شكل أرقام.	209 <b>dilatometer</b> <i>dilatomètre</i> جهاز لقياس التمدد الحراري للأجسام الصلبة والسائلة، وبخاصة بغية تعين معاملات تمددها.
204 <b>digoxin</b> <i>digoxine</i>	ديجوكسين غликوزيد بلوري صيغته $\text{C}_{41}\text{H}_{64}\text{O}_{14}$ يحضر من أوراق القمعية الأرجوانية (الديجيتال الأرجواني)، ويستعمل في علاج قصور القلب.	210 <b>diluent</b> <i>diluant</i> - مادة خاملة، مثل مسحوق الطلك، تضاف إلى مادة فعالة، أو إلى مزيج لخفض تركيز المادة الفعالة فيه. - سائل طيارة، مثل التولوين، يستعمل مع المذيبات في صناعة دهانات اللّكير لخفض تكلفتها.
205 <b>dihydrate</b> <i>dihydrate</i>	ثنائي الهيدرات مُركب بلوري يحوي جزيئه جزيئين من ماء التبلور، ومثاله $\text{CuSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ .	211 <b>dilute</b> <i>dilué</i> Lat. dilutus (v.diluere) صفة لمادة تدل على قلة فعاليتها أو تركيزها.
206 <b>dihydroxyacetone</b> <i>dihydroxyacétone</i>	ثنائي هيدروكسي الأسيتون أسيتون يحوي مجموعتين هيدروكسيلتين في جزيئه، صيغته $(\text{HOCH}_2)_2\text{CO}$ . وهو جسم صلب بلوري عديم اللون ينصدر في الدرجة 80° س، يذوب في الماء والغَوْل، يستعمل في الطب ومبيدات الفطور ومواد التجميل. مختصره DHA.	212 <b>dilute (v)</b> <i>diluer, étendre</i> يجعل المادة أقل تركيزاً لخفض فعاليتها.
207 <b>dilatable</b> <i>dilatable</i>	قابل للتمدد انظر (v).dilate	213 <b>dilute solution</b> <i>solution diluée</i> محلول يحوي كمية ضئيلة من المذاب بالنسبة للمذيب.
208 <b>dilate (v)</b> <i>diluer</i> Lat. dilatare	يتمدد انظر (v).dilute	214 <b>dilution</b> <i>dilution</i> زيادة نسبة المذيب إلى المذاب في محلول ما، بغية خفض تركيز المذاب فيه.
		215 <b>dimer</b> <i>dimère</i> بلمر مثنوي، دايمر جزيء مكون من اتحاد جزيئين متماثلين أو غير متماثلين. انظر heterodимер و homodимер.

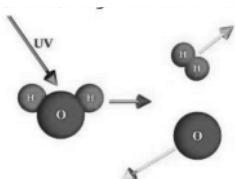
216	<b>dimerization</b>	بلمرة مثنوية، دَيْمِرَة	مُرَكَّب عضوي، مثل الغليكول، يحوي مجموعتي
	<i>dimerisation</i>	آلية نشوء بلمر مثنوي. انظر <i>dimer</i> .	هيدروكسيل.
217	<b>dimethyl ether</b>	ثنائي ميتيل الإيتير	ثنائي الأولفين
	<i>diméthyl éther</i>	إيتير صيغته $\text{CH}_3\text{OCH}_3$ فيه مجموعتا ميتوكسي $\text{CH}_3$ ، وهو غاز عديم اللون قابل للالتهاب، ذواب في الماء والَّغُول، يستعمل مذيباً وعميل استخلاص wood ether. يسمى أيضًا <i>methyl ether</i>	مُرَكَّب هيدروكربوني أليفاتي في جزيئه رابطان $-\text{CH}=\text{C}=\text{CH}-$ ، مزدوجتان؛ أهم أصنافه الألينات $-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-$ ومرَكبات الروابط المترافقـة $-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-$ . انظر <i>diene</i> .
218	<b>dimethyl formamide</b>	ثنائي ميتيل الفورماميد	ديوكسان
	<i>diméthyl formamide</i>	مُرَكَّب صيغته $\text{HCON}(\text{CH}_3)_2$ ؛ وهو سائل يغلي في الدرجة $1528^\circ\text{S}$ يمتزج بالماء ويُعَدُّ المذيبات العضوية. يستعمل، في درجات حرارة مرتفعة، مذيباً بعض المواد البلمرة لتشكيل ألياف اصطناعية. خُتصره <i>DMF</i> .	ثنائي إيتير حلقي صيغته $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2$ وهو سائل ملتهب يمتزج بالماء، يغلي في الدرجة $101,3^\circ\text{S}$ ، يحضر من إيتيلين الغليكول، ويستعمل مذيباً وعميل تبعثر.
219	<b>dimethyl glyoxime</b>	ثنائي ميتيل الغليوكسيم	ثنائي أكسيد
	<i>diméthyl glyoxime</i>	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{C}=\text{NOH} \\   \\ \text{CH}_3-\text{C}=\text{NOH} \end{array}$	أكسيد يحوي ذري أكسجين في جزيئه، مثل ثنائي أكسيد الكربون $\text{CO}_2$ وثنائي أكسيد المنغنيز $\text{MnO}_2$ .
220	<b>diode</b>	ديود، ثنائي المسرى	غمس
	<i>diode</i>	صمام إلكتروني ذو مسرعين (إلكترودين)، مصدع ومهبط، يتَّألف من مواد نصف ناقلة وأسلاك وصل.	غمر قصير المدة بهدف التنظيف أو التلوين أو الصباغ.
221	<b>diol</b>	ديول	ثنائي الفنول
	<i>diol</i>		مُرَكَّب يحوي مجموعتي هيدروكسيليتين، مثل البيروكاتيكول والريزورسينول.
222	<b>diolefine</b>		ثنائي قطبى
	<i>dioléfine</i>		
223	<b>dioxane</b>		
	<i>dioxane</i>		
224	<b>dioxide</b>		
	<i>dioxide</i>		
225	<b>dip</b>		
	<i>dip</i>		
226	<b>diphenol</b>		
	<i>diphénol</i>		
227	<b>dipolar</b>		
	<i>dipolaire</i>		

	ما يدل على ثنائي قطب أو يتسمى إليه أو يحتويه. انظر <i>dipole</i> .	ثنائي القطب	ثنائي السكاريد
228	<b>dipole</b> <i>dipole</i> زوجان من شحنات كهربائية، أو من أقطاب مغناطيسية، متساوية بقيمتها المطلقة ومتعاكسة بإشارتها، تفصل الواحدة عن الأخرى مسافة قصيرة.	ثنائي القطب	قليل سكاريد، مثل اللاكتوز والسكروز، يحتوي وحدتي سكاريد أحادي، ويحضر بتزع جزيء ماء من جزيئين منها.
229	<b>dipole moment</b> <i>moment dipolaire</i> العزم الكهربائي لثنائي قطب كهربائي، أو العزم المغناطيسي لثنائي قطب مغناطيسي، ويساوي جداء إحدى الشحتين في المسافة بينهما، ويرمز له بالحرف <i>μ</i> .	عزم ثنائي القطب	تفرق، تشرذم <i>disaggregation</i> فصل كُداسٍ إلى أجزاء المكونة. انظر <i>dissociation</i>
230	<b>dipping</b> <i>immersion</i> غمُّ قصير المدة، أو تحضير سائل بالغمر.	تغميس	انفراغ <i>discharge</i> يفرغ Lat. <i>discarricare</i> نقل الشحنة الكهربائية بين مسرحين ليتعادل المكون الكهربائي فيهما.
231	<b>diradical</b> <i>diradical</i> جذر حر، أو مركب مثل أحادي أكسيد الكبريت ( $-SO-$ )، يحوي إلكترونين حررين غير مرتبطين. انظر <i>biradical</i> .	ثنائي الجذر	أنبوب انفراغ <i>tube à décharge</i> أنبوب ذو مسرحين يحوي غازاً أو بخاراً تحت ضغط منخفض، يمر فيه تيار كهربائي عند تطبيق فرق كمون كاف على مسربيه.
232	<b>direct</b> <i>direct</i> Lat. <i>directus</i> (v. <i>dirigere</i> ) توجه في مسار أو إجراء دون انحراف أو توقف.	مباشر	
233	<b>direct dye</b> <i>colorant direct</i> أحد مجموعة أصباغ آزو المشتقة من البنزيدين. ينحل في الماء ويستعمل لصبغ مواد سيلولوزية، مثل الورق والخيوط القطنية، مباشرة بوجود ملح مثل $\text{NaCl}$ أو $\text{Na}_2\text{SO}_4$ كمادة مرسخة.	صبغ مباشر	قطع، انقطاع <i>discontinuity</i> إلغاء الاتصال أو التماسك بين شيئين أو أمرين، أو إزالة الحد الفاصل بين طبقتين.
234	<b>disaccharide</b> <i>disaccharide</i> قليل سكاريد، مثل اللاكتوز والسكروز، يحتوي وحدتي سكاريد أحادي، ويحضر بتزع جزيء ماء من جزيئين منها.	ثنائي السكاريد	متقطّع
235	<b>disaggregation</b> <i>disagrégation</i> فصل كُداسٍ إلى أجزاء المكونة.	تفرق، تشرذم	<i>dissociation</i>
236	<b>discharge</b> <i>décharge</i> Lat. <i>discarricare</i> نقل الشحنة الكهربائية بين مسرحين ليتعادل المكون الكهربائي فيهما.	انفراغ	
237	<b>discharge tube</b> <i>tube à décharge</i> أنبوب ذو مسرحين يحوي غازاً أو بخاراً تحت ضغط منخفض، يمر فيه تيار كهربائي عند تطبيق فرق كمون كاف على مسربيه.	أنبوب انفراغ	
238	<b>discontinuity</b> <i>discontinuité</i> إلغاء الاتصال أو التماسك بين شيئين أو أمرين، أو إزالة الحد الفاصل بين طبقتين.	قطع، انقطاع	
239	<b>discontinuous</b> <i>discontinu</i> Lat. <i>discontinuus</i> انقطاع	متقطّع	

		ثابتة الانضاحال
240	<b>discovery</b> <i>découverte</i> Lat. <i>discooperire</i> يكشف الغطاء معرفة وجود شيء أو أمر لم يكن معروفاً من قبل، أو التتحقق من ذلك، مثل اكتشاف عنصر كيميائي.	اكتشاف 246 <b>disintegration constant</b> <i>constante de désintégration</i> (التفكك) النسبة الثابتة بين عدد الذرات المتفككة، في مدة قصيرة محددة، من مادة مشعة وعدد الذرات غير المتفككة في بداية المدة.
241	<b>discrete</b> <i>discret</i> Lat. <i>discretus</i> منفصل مكون من أجزاء، أو وحدات، منفصلة ومتميزة، مثل الغاز المكون من جزيئات منفصلة.	مُتقطّع 247 <b>dislocation</b> <i>dislocation</i> Lat. <i>dislocatus</i> انقطاع في البنية الشبكية النظامية لبلوره.
242	<b>discrete spectrum</b> <i>spectre discontinu</i> طيف متقطع طيف من أطوال موجية ذات قيم متقطعة.	اضطراب، فوضى 248 <b>disorder</b> <i>désordre</i> حالة اضطراب تميز بغياب النظام أو المنهجية أو بخلل في أداء وظيفة.
243	<b>discrimination</b> <i>discrimination</i> يميّز Lat. <i>discriminatio</i> (v. <i>discriminare</i> ) إدراكٌ واقعٌ وحالة الأشياء أو الصفات بإظهار تباينها.	تمييز 249 <b>disperse (v)</b> <i>disperser</i> Lat. <i>dispersere</i> يُنشر، يشتَّت يُنشر ويتوزع من مصدر واحد في اتجاهات شتى وبطرق مختلفة، مثل توزع دقائق فائقة النعومة في وسط سائل أو غاز.
244	<b>disinfectant</b> <i>désinfectant</i> مادة، مثل غاز الكلور والكريزول، تبيد الأحياء الدقيقة، دون أبواغها، أو تبليط فعاليتها. انظر <i>sterilizer</i> .	مطهّر صبيغ مبعثر 250 <b>dispersed dye</b> <i>colorant disperse</i> صبيغ غير ذواب في الماء، يستعمل، مُبعثراً فيه، لصبيغ الأسيتات وسوادها من الألياف الاصطناعية.
245	<b>disintegration</b> <i>désintégration</i> - تحوّل في تركيب نواة ذرية، يحصل إما تلقائياً، مثل إصدار جسيمات من نوع مشعة، أو بقدفها بجسيمات مثل النترونات والبروتونات. - تحوّل جسيم أولي، مثل النترون، إلى أنواع أخرى، مثل البروتون والإلكترون. انظر <i>decay</i> .	انضاحال، تفكّك جملة مبعثرة جملة ثنائية الطور تنشأ من طور مبعثر في وسط (طور) تبعثر.
251	<b>dispersed system</b> <i>système dispersé</i>	عميل تبعثر مادة تضاف إلى جملة معلقة للمحافظة على انتقال
252	<b>dispersing agent</b> <i>agent de dispersion</i>	

<p>جسيماتها المنفردة، الصلبة أو السائلة، والتي أبعادها من مرتبة أبعاد المواد الغروية؛ تستعمل لبعض المواد الصباغية غير المنحلة في الماء لتحقيق صبغ متجانس. يستعمل هذا المصطلح أيضاً للدلالة على عوامل الاستحلاب.</p>	259 disproportionation	لاتناسبية
<p><b>253 dispersion</b> <i>dispersion</i> Lat. dispersus (v. dispersere) توزيع دقائق ناعمة (مثل دقائق المعلق أو المستحلب) في وسط تبعثر.</p>	disproportionation <i>disproportionation</i> تحول مادة إلى مادتين، أو أكثر، بعمليتي أكسدة وإرجاع آيتين.	
<p><b>254 dispersive</b> <i>dispersif</i> صفة لما يميل إلى التبعثر وينحو نحوه.</p>	260 dissipate (v) <i>dissipate</i>	يبدد يُفقد الأصل ويزيله بالتوزع والانتشار.
<p><b>255 displace (v)</b> <i>déplacer</i> - يستبدل ذرة أو زمرة في جزيء بأخرى، مثل استبدال الزنك بالهيدروجين في حمض مدد وتكوين ملح الزنك المقابل للحمض. - يزبح شيئاً من موضعه ليحل شيء آخر محله، كما يزبح الجسم الصلب المغمور في الماء حجماً منه.</p>	dissipated <i>dissipate</i> معرض للتشتت والزوال.	متبدد تبديد
<p><b>256 displacement</b> <i>déplacement</i> استبدال ذرة أو زمرة في جزيء بأخرى.</p>	dissipation <i>dissipation</i> Lat. dissipatio (v.dissipare) الحالة أو الطريقة التي تتردى فيها حالة جملة ما.	يفرق يُبتعد
<p><b>257 disposable</b> <i>usage unique</i> محخص للاستعمال مرة واحدة يُلقى بعدها.</p>	dissociate (v) <i>dissociate</i> - يفصل مركباً إلى وحدات وأجزاء محددة. - يلغى ارتباط جسم بأخر.	متفارق تفريق
<p><b>258 disproportion</b> <i>disproportion</i> فقدان التنازن أو عدم التوافق في المقدار أو الشكل.</p>	dissociated <i>dissociate</i> صفة لجسم جرى فصله إلى مكونات أدنى.	متفارق تفارق
<p><b>265 dissociation</b> <i>dissociation</i> Lat. dissociatio (v.dissociare) عملية يجري فيها تقطيع الروابط في جزيء وتحويله إلى وحدات أبسط مثل الذرات والأيونات والجذور الحرة. قارن بـ <i>decomposition</i>.</p>		تفارق

تفارق الماء بالأشعة فوق البنفسجية



**266 dissociation constant**

*constante de dissociation*

ثابتة التفارق  
Théorie de la dissociation  
ثابتة تعبر عن حالة التوازن القائمة بين الشكل غير المتفارق من مركب كيميائي، والأشكال الناتجة عن تفارقه، ويعبر عنها، في حالة التفاعل المتوازن بالعلاقة:

$$AB \rightleftharpoons A + B$$

$$k = \frac{[A][B]}{[AB]}$$

**267 dissolution**

*dissolution*

Lat. dissolutio (v. dissoluere)

تفكك مركب إلى أجزاءه المكونة في محلول.

**268 dissolve (v)**

يذيب، يذوب

*dissoudre*

Lat. dissolvere

ينحل

- يفصل مادة في محلول إلى وحداتها البنوية الأصغر.
- يوزع دقائق مادة بين دقائق محلول.

**269 dissolved**

منذاب

*dissout*

صفة لمادة في محلول تباعدت مكوناتها بعضها عن بعض.

**270 dissolving**

ذوبان

*dissolution*

انظر (v)

**271 distention**

تمدد

*distention*

Lat. distentio (v. distendere)

التوسيع والكبر في اتجاه واحد أو أكثر بتأثير الضغط.

**272 distill (v)**

*distiller*

يستخلص بعملية تقطير. انظر [distillation](#).

يقطّر

**273 distillate**

*distillat*

السائل الناتج عن تكافف البخار في عملية التقطير.

قطارة

**274 distillation**

*distillation*

Lat. distillatio (v. distillare) (يقطّر)

تحويل صلب أو سائل إلى بخار بالتسخين، وتكتيف البخار الناتج إلى نواتج سائلة. يستعمل التقطير للتنقية والفصل والحصول على مركبات جديدة. انظر [azeotropic distillation](#), [destructive distillation](#), [extractive distillation](#), [molecular distillation](#), [sublimation](#), [evaporation](#)

تقطير

azeotropic distillation

destructive distillation.

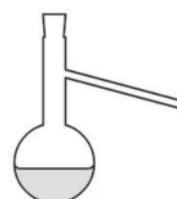
extractive distillation.

molecular distillation.

.sublimation, evaporation

**275 distillation flask**

*flacon de distillation*



دورة تقطير

وعاء زجاجي مدور القعر  
توضع فيه المواد المراد تقطيرها.

ماء مقطّر

**276 distilled water**

*eau distillé*

ماء خالص، بالتقطير، من المواد الصلبة المنحلة أو المعلقة فيه، ومن العضويات الحية؛ يحضر لغايات طبية وكيميائية.

**277 distillery**

*distillateur*

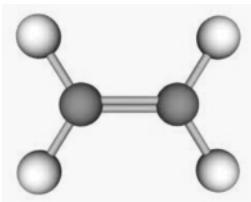
مقطار، جهاز تقطير

التجهيزات والمنشأة المستعملة في التقطير.

278	<b>distinct</b>	مُيَّز	Lat. distributio (v.distribuere) (يوزع) تقسيم شيء ووضعه أو ترتيبه في زمر أو مجموعات.
	<i>distingué</i>		
	- ما يتمتع بخصائص ذاتيه لا تماشل أو تشابه خصائص سواه.		
	- ما يمكن رؤيته أو الإحساس به أو سماعه فوراً.		
279	<b>distinction</b>	تمييز	ثاني التكافؤ
	<i>distinction</i>		
	Lat. distinctio (v.distinguere)		ذو تكافؤ ثنائي. انظر bivalent
	تخرّي الفروق والتبانات.		
280	<b>distinguish (v)</b>	يُميّز	تباعد
	<i>distinguer</i>		
	Lat. distinguere		
	يظهر الفروق بين شكلين أو حالتين بدلاله معاير معتمدة.		
281	<b>distort (v)</b>	يُشوه	مباعد
	<i>déformer</i>		
	يبعد عن الوضع الأساسي أو الطبيعي بالشكل أو بالأداء أو بالمعنى.		
282	<b>distortion</b>	تشوه	تحويل
	<i>distortion</i>		
	Lat. distortio (v.distorquere) (يشوه)		
	- الانبعاد عن الحالة أو الشروط الطبيعية.		
	- فقدان التنااسب بين أبعاد جسم وأبعاد صورته في المرأة، بسبب الزيف البصري أو سواه من عيوب جملة بصرية.		
	- تغيير شكل موجة في قطار من الأمواج (مثل إشارة على خط هاتف) بسبب تغيير سرعة الانتقال أو التخميد غير المناسب للترددات المختلفة.		
283	<b>distribution</b>	توزيع، توزيع	دنا
	<i>distribution</i>		
284	<b>diuresis</b>	إدرار	
	<i>diurèse</i>		
	زيادة أو إفراط في إفراغ البول.		
285	<b>divalent</b>	bivalent	
	Lat. divergens (v.divergere) (يُبَعِّد)		
	- الانحراف عن مسار أو اتجاه محدد.		
	- الابتعاد عن التوافق في الشكل أو الصفات أو الأداء.		
287	<b>divergent</b>	مباعد	
	<i>divergent</i>		
	ما يسبب تباعد الأشياء أو الأجسام بعضها عن بعض، مثل تباعد الأشعة، وهو عكس convergent.		
288	<b>diversion</b>	تحويل	
	<i>diversion</i>		
	Lat. diversus (v.divertere) (يحرف)		
	آلية الابتعاد عن اتجاه أو إجراء نحو آخر.		
289	<b>division</b>	مجموعة انقسام، تقسيم	
	<i>division</i>		
	Lat. divisus (v.dividere) (يقسم)		
	- التوزيع ما بين زمر أو مجموعات.		
	- مجموعة من كائنات حية تكون جزءاً من مجموعة أكبر، وهي بدورها مكونة من مجموعات أصغر.		
	.subdivision		
290	<b>DNA</b>	DNA	

<p>ختصر لاسم deoxyribo-nucleic acid وهو أيُّ من حوض نووية متنوعة توجد في نوى الخلايا، وبخاصة في خلايا الجينات (المورثات)، وهي ذات دور في نقل المعلومات الوراثية.</p>	<p><b>295 dominant</b>  <i>dominant</i>      Lat. dominans (v.dominare)      - ما يتفوق على سواه، تأثيراً أو عدداً أو قوة.      - واحد من أنواع عدة من عضويات حية في بيئه، يسيطر على الأنواع الأخرى بتأثيره أو بكبره أو بعده.</p>	سائد									
<p><b>291 Dobreiner's triades</b>  <i>triades de Dobreiner</i>      ثلاثيات دوبرainer      ثلاثيات من عناصر متشابهة كيميائياً إذا ما تربت بدلالة تزايد أوزانها الذرية كان الوزن الذري للعنصر المتوسط فيها مساوياً المتوسط الحسابي للوزنين الذريين للعناصر الآخرين. تكون عناصر كل ثلاثة مجموعةً متالية في الجدول الدوري، مثل المجموعات .Li,Na,K و Cl,Br,I</p>	<p><b>296 dominate (v)</b>  <i>dominer</i>      Lat. dominare      يسيطر      يفرض وجوده على ما سواه. انظر dominant.</p> <p><b>297 donate (v)</b>  <i>donner, céder</i>      يمنح      يقدم شيئاً دون مقابل.</p>	سود									
<table border="1" data-bbox="258 814 535 999"> <tr> <td>Li</td><td>Ca</td><td>Cl</td></tr> <tr> <td>Na</td><td>Sr</td><td>Br</td></tr> <tr> <td>K</td><td>Ba</td><td>I</td></tr> </table>	Li	Ca	Cl	Na	Sr	Br	K	Ba	I	<p><b>298 donation</b>  <i>donation</i>      Lat. donatus (v.donare)      منح      تقديم شيء دون مقابل.</p>	منح
Li	Ca	Cl									
Na	Sr	Br									
K	Ba	I									
<p><b>292 dodecahedron</b>  <i>dodécahèdre</i>      ذو اثنى عشر وجهاً      صلب ذو اثنى عشر سطحاً تكون كلها إما خماسية منتظمة أو معينة منتظمة.</p>	<p><b>299 donor</b>  <i>donneur</i>      مانح      مادة قادرة على تقديم جزء أو أكثر منها (مثل ذرة أو جذر أو إلكترون) إلى مادة أخرى لتحقيق ارتباطها بها، مثل جزيء الماء الذي يمنح بروتونه.</p>	مانح									
<p><b>293 dolomite</b>  <i>dolomite</i>      دولوميت      خام للمنجنيزيوم هو كربونات مضاعفة منه ومن الكالسيوم، صيغته <math>\text{CaCO}_3, \text{MgCO}_3</math> يكون على هيئة موشور سداسي بلون أبيض أو عديم اللون.</p>	<p><b>300 donor-acceptor</b>  <i>donneur-accepteur</i>      مانح-متقبل      جملة ثنائية يمنح أحدُ طرفيها جزءاً منه لطرفها الآخر، كما في نشوء رابطة تساندية، يمنح أحد مكونيها إلكترونًا حرًا إلى المكون الآخر الذي يقدم مدارًا حرًا حيث يتشاركان معًا بالإلكترونين.</p>	مانح-متقبل									
<p><b>294 domain</b>  <i>domaine</i>      Lat. dominium      منطقة ذات خصائص نوعية في إطار محدد.</p>	<p><b>301 dope</b>  <i>dope</i>      الشوّبْ</p>	الشوب									

مادة تضاف إلى مادة أخرى، أو تطبق على سطحها لإكسابها خصائص مراده، مثل مضادات الدق التي تضاف إلى الغازولين في محركات الاحتراق الداخلي لتحسين أدائه.

302 **d-orbital***orbitale-d*

المداري d

مداري ذري، عدده الكمي الشانوي يساوي 2 ويتسع لعشرة إلكترونات حداً أعظمياً. انظر degenerated orbital

303 **dormancy***sommeil*

هُجُوْجٌ

dormant

304 **dormant***dormant*

هَاجِعٌ

صفة لما توقفت فيه مؤقتاً كل فعالية أو تأثير.

305 **dose***dose*

جرعة

عطاء dosis

كمية محددة من دواء تؤخذ دفعة واحدة أو تقسم إلى دفعات تعطى خلال مدة محددة.

306 **double***double*

مُزْدوجٌ

مضاعف Lat.duplitas; Gr.diploos

- شيء أو أمر تكرر مرتين، مثل رابطة مزدوجة.
- ما عدرا أكبر بمرتين مما كان عليه.

307 **double bond***liaison double*

رابطة مزدوجة

رابطة مكونة من رابطتين تشاركيتين بين ذرتين متجاورتين، كما في الإيتيلين  $.H_2C=CH_2$ .

308 **double helix***helix double*

حلزون مزدوج



هو حلزون من سلسلتين من متعدد نوكليوتيدات ملتفتين حول محور واحد، كما في نموذج واطسون -

كريك للدنا

ملح مزدوج

309 **double salt***sel double*

- ملح، مثل الشب، يعطي عند حلته نوعين مختلفين من الأنيونات والكاتيونات.

- ملح ينشأ من اتحاد ملحين لكل منهما وجود قائم بذاته.

مزدوجة

310 **doublet***doublet*

ما ينشأ من جزئين متماثلين أو متشابهين، مثل مزدوجة إلكترونية.

طريقة داو

311 **Dow process***procédé de Dow*

طريقة لاستخلاص المغنيزيوم من ماء البحر.

طريقة داون

312 **Down's process***procédé de Down*

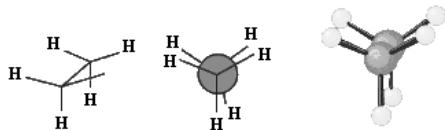
طريقة لإنتاج الصوديوم والكلور بالتحليل الكهربائي لكlorيد الصوديوم المشهور.

313	<b>down stream</b>	باتجاه المجرى <i>courant descendant</i>	319	<b>driving force</b>	قوة محركة <i>force motrice</i>
		الجزء من تيار معالجة، الواقع بعد وحدة المعالجة، والمتدفق باتجاه مجرى التيار في الوحدة.			قوة تدفع أو تحث على القيام بإجراء ما.
314	<b>drain (v)</b>	صرف <i>drainer</i>	320	<b>drop</b>	قطرة <i>goutte</i>
		يفرغ فائض السائل أو البخار نحو مخرج ما.			- كمية السائل التي تساقط في هيئة كتلة كروية أو شبة كروية.
315	<b>drain</b>	صرف <i>drainage</i>			- أصغر واحدة للتعبير عن قياس كمية من سائل، وتحتلت في مقاسها تبعاً لكتافة السائل ولزوجته وظروف تشكلها.
		إزالة الماء الفائض بقنوات سطحية أو تحت سطحية، تسمى أيضاً <i>.drainage</i> .	321	<b>droplet</b>	قطرة <i>gouttelette</i>
316	<b>drier</b>	مجفف <i>dessicateur</i>			قطرة صغيرة، مثل قطرة ماء.
		- مادة سائلة أو صلبة متصل الرطوبة، فتسرع عملية تصلب زيوت جفوفة أو متجمدات (مثل الأطلية والورانيش وأحبار الطباعة) تستعمل فيها هذه الزيوت.	322	<b>dropper</b>	قطارة <i>flacon compte gouttes</i>
		- آلة تستعمل لإزالة الرطوبة بالحرارة أو بالاشتافت أو بسوى ذلك. تسمى أيضاً <i>.dryer</i> .			أنبوب زجاجي قصير ذو رأس مؤنّف، يحمل في رأسه الآخر انتفاخاً مطاطيّاً كرويّاً يؤدي الضغط عليه إلى تساقط قطرات بالمقدار المطلوب، ومنه بخاصة، أنبوب صغير مضبوط لتساقط 20 قطرة من الماء المقطر، تزن 1 غ في الدرجة 15° س.
317	<b>drilling fluid (or mud)</b>	طين الحفر <i>fluide de percement</i>	323	<b>drug</b>	عقار، دواء <i>drogue, médicament</i>
		طين من ماء وغضار ومواد كيميائية يرسل تحت ضغط مرتفع في أنابيب حفر آبار النفط لتزيلق رؤوس الحفر وتبریدها، ويعود إلى السطح من الفراخ الكائن بين الأنابيب وجدران البئر رافعاً معه قطع الصخر المتكسرة. يعمل كذلك على تثبيت جوانب البئر لتجنب انهيارها.			مادة كيميائية طبيعية أو صناعية، تستعمل في صنع الدواء، أو في تشخيص مرض ما أو في علاجه أو في الوقاية منه.
318	<b>drive (v)</b>	يجرى <i>mouvoir</i>	324	<b>dry</b>	جاف <i>sec</i>
		يطبق قوة أو إجراء على شيء لتحریكه.			- ماتخلص جزئياً، أو كلّياً، من مائه أو من رطوبته. - ماتتم تحضيره دون استعمال أي إجراء يحتاج إلى ماء.

<p><b>325 dry (v)</b></p> <p><i>sécher</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- يخلص من الماء أو الرطوبة.</li> <li>- يقسي طبقة ما و يجعلها متنية و مرنة بفعل الأكسدة أو البلمرة، وبخاصة في الزيوت والدهانات والورانيش.</li> </ul>	<p><b>يَجْفَفُ</b></p>	<p><b>331 dry point</b></p> <p><i>point sec</i></p> <p>درجة الحرارة التي تتبخر فيها آخر قطرة من سائل مقطر.</p>
<p><b>326 dry cleaning</b></p> <p><i>nettoyage sec</i></p> <p>طريقة لتنظيف النسج باستعمال مذيبات تحمل الأوساخ في درجات حرارة منخفضة.</p>	<p>تنظيف على الناشف</p>	<p><b>مضاعف</b></p> <p><b>332 dual</b></p> <p><i>double</i></p> <p>Lat. <i>dualis</i> = <i>duo</i></p> <p>اثنان</p> <p>ما له مظهران أو صفتان في آن واحد.</p>
<p><b>327 dry ice</b></p> <p><i>glace sec</i></p> <p>كتل صلبة من ثنائي أكسيد الكربون <math>\text{CO}_2</math>، تستعمل في التبريد حيث تتحول في الدرجة <math>-78.5^\circ\text{C}</math> إلى <math>\text{CO}_2</math> غازي بامتصاصها الحرارة.</p>	<p>ثلج جاف</p>	<p><b>ثنائي الوظيفة</b></p> <p><b>333 dual function</b></p> <p><i>bifonctionnel</i></p> <p>ما يملك صفتين ويؤدي وظيفتين مختلفتين في آن واحد، مثل حفاز بلاطيني على حامل من الألومنيوم يقوم بعمليتي تشكيل حلقة ونزع هيدروجين في آن واحد.</p>
<p><b>328 drying</b></p> <p><i>déssiccation</i></p> <p>التخلص من الماء والرطوبة.</p>	<p>تجفيف</p>	<p><b>مثنوية</b></p> <p><b>334 dualism</b></p> <p><i>dualisme, dualité</i></p> <p>اثنان</p> <p>تُملِّكُ صفتين في آن واحد، مثل مثنوية الضوء بصفتيه الموجية والجسيمية.</p>
<p><b>329 drying</b></p> <p><i>désséchant</i></p> <p>ما هو قادر على التخلص بسرعة من مائه أو من رطوبته بامتصاصه الأكسجين أو بتعریضه للهواء.</p> <p>انظر oil drying.</p>	<p>جفوف</p>	<p><b>مطّال (مطّيل)، سحوب</b></p> <p><b>335 ductile</b></p> <p><i>ductile</i></p> <p>Lat. <i>ductus</i> (v.<i>ducere</i>)</p> <p>ما هو قادر على التمدد، دون انقطاع، بحيث يمكن تشغيله و تحويله إلى أسلاك وصفائح.</p>
<p><b>330 drying oil</b></p> <p><i>huile désséchant</i></p> <p>زيت دهنی غير مشبع، طبيعي أو اصطناعي، مثل زيت بذور الكتان أو زيت بذور الخروع، يتتحول بسرعة عند تعرضه للهواء، إذا ما طبق على شكل فيلم رقيق، إلى مادة صلبة متراسكة.</p>	<p>زيت جفوف</p>	<p><b>مطيلة</b></p> <p><b>336 ductility</b></p> <p><i>ductilité</i></p> <p>كونُ مادة مطّالة (مطيلة). انظر <i>ductile</i>.</p>
<p><b>337 dull</b></p> <p><i>terne</i></p>	<p>باہت</p>	<p>- ما يفتقر إلى البريق واللمعان.</p> <p>- ما هو بطيء في حركته واستجابته.</p>

338	<b>Dulong and Petit law</b> <i>loi de Dulong et Petit</i>	قانون دولونغ وبتي علاقة تنص على أن جداء الوزن الذري لعنصر فلزي في حرارتة النوعية ثابت تقريباً ويساوي 6.2.	.dye stuff .stain, tint, pigment	النسيج والورق والجلد. تسمى أيضاً قارن بـ مادة ملوّنة
339	<b>duplicate</b> <i>duplicat</i>	نسخة أحدُ شيئاً متماثلين كأنَّه صورة لآخر.		انظر dye
340	<b>duplication</b> <i>duplication</i> Lat. <i>duplicatio</i> (v. <i>duplicare</i> )	تضاعف عملية أو إجراء مضاعفة أمرٍ أو شيءٍ.		صباغة
341	<b>duralumin</b> <i>duralumine</i>	دورالومين سبائك الألومنيوم خفيفة الوزن فيها 95.5% ألومنيوم و 3% نحاس و 1% منغنيز و 0.5% مغنيزيوم. تقارن بالفولاذ الطرفي بقوتها ومتانتها، تستعمل في صنع قطع هيكل الطائرات والزوارق.		تطبيق مادة ملوّنة، على شكل مبخر غالباً، على مواد مثل النسيج والورق، بحيث تنتقل المادة الملوّنة إلى المادة الملوّنة على نحو لا يمكن معه تردعها بالغسيل.
342	<b>duration</b> <i>durée</i> Lat. <i>duratio</i> (v. <i>durare</i> )	أَمْدُد مدة زمنية محددة لإتمام أو حدوث أمر.		تحريكِي، ديناميكي ما يدل أو ما يرتبط بالقوى وبالحركة.
343	<b>dust</b> <i>poussière</i>	غبار دقائق ناعمة مسحوقة جافة من تراب، أو من مادة أخرى مثل الدقيق.		تصاوغ ديناميكي isomérisation dynamique
344	<b>dye</b> <i>colorant</i>	صبغ مادة ملوّنة طبيعية أو صناعية، حضية أو قاعدية، مكونة عادة من دقائق ناعمة مبعثرة في محلول، مع مادة مرّضة أحياناً، تستعمل لتلوين مواد		انظر tautomerism
345	<b>dye stuff</b> <i>matière colorante</i>			ديناميت
346	<b>dyeing</b> <i>teinture</i>			منفجر صلب قوامه التروغليسرين، تضاف إليه مادة مثل لب الخشب لتسهيل مداولته، يستعمل في أعمال الحفر في المناجم والمقالع.
347	<b>dynamic</b> <i>dynamique</i> Gr. <i>dynamikos</i>			ديسبروزيوم
348	<b>dynamic isomerisation</b> <i>isomérisation dynamique</i>			عنصر من زمرة اللانتانيادات رمزه Dy عدد الذري 66، كتلته الذرية النسبية 162.5، كثافته 8.5، درجة انصهاره 1407° س ودرجة غليانه 2330° س. ثلاطي التكافؤ، يقع في الفصيلة IIIb في الجدول الدوري، وتعد مركباته من أشد الأجسام المعروفة مغناطيسية.
349	<b>dynamite</b> <i>dynamite</i>			
350	<b>dysprosium</b> <i>dysprosium</i> Gr. <i>dysporitus</i>			

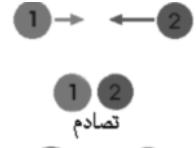
# - E -

<b>1 ebonite</b>	مطاط مُقسى، إيبونيت <i>ébonite</i>	غليان
	مطاط مفلكن أسود قاسي يصنع من أرداً أنواع المطاط، وتقع نسبته فيه ما بين 65% - 70%. يستعمل مادة عازلة للكهرباء وفي صنع مقابض الأدوات والصمامات والأنباب. يسمى أيضاً hard rubber.	<i>ébullition</i> Lat.ebullito (v.ebullire) حالة سائل يُطلق فقاعات إذا ما سُخن.
<b>2 ebulliometer</b>	مقياس الغليان <i>ébulliomètre</i>	خارج المركز <i>eccentric</i> واقع على أحد جانبي مركزِ.
	جهاز يستعمل في القياس الدقيق لدرجات غليان المحاليل المطلقة أو التفاضلية، يسمى أيضاً .ebullioscope	<i>éclipse</i> Lat.eclipsis; Gr.ekleipsis الانقطاع الظاهري، الكلي أو الجزئي، لضوء جرم مضيء بسبب جرم آخر مظلم يأتي بينه وبين المراقب فيحجبه عن الرؤية.
<b>3 ebulliometry</b>	قياس الغليان <i>ébulliométrie</i>	خسوف، كسوف <i>eclipsed conformation</i> المحسوف
	القياس الدقيق لدرجات غليان المحاليل المطلقة أو التفاضلية، يسمى أيضاً .ebullioscopy	أحد تمثيلين رمزين حدّيين وضعهما نُوبِيان لجزيء الإيتان, $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3$ , ومثل كل مجموعة ميتيلية فيه بنجمة ذات ثلاث شعب، وحيث تندم قيمة الزاوية ما بين شعبة من النجمة الأولى وشعبة من النجمة الثانية، لذلك فإن مراقباً يتطلع إلى هذا الجزيء، على طول الرابطة C-C، لن يرى سوى ثلاث شعب، لأن شعب النجمة الأولى تحجب شعب المجموعة الثانية عن ناظريه. انظر .staggered conformation و conformation
<b>4 ebullioscope</b>	مقياس الغليان <i>ébullioscope</i>	التشكيل الدوراني <i>conformation eclipsée</i>
	انظر ebulliometer	تمثيل العصي والكرات تمثيل نوبِيان تمثيل سرج الحصان
<b>5 ebullioscopic constant</b>	ثابتة الغليان <i>constante ébullioscopique</i>	
	المقدار الثابت $K_b$ في العلاقة $\Delta t = K_b C_m$ , التي تعطي ارتفاع درجة غليان منزب إذا ما أضيف مذاب إليه، وتدل $C_m$ على التركيز المولي للمذاب في محلول.	تمثيل نوبِيان تمثيل سرج الحصان
<b>6 ebullioscopy</b>	قياس الغليان <i>ébullioscopy</i>	
	انظر ebulliometry	

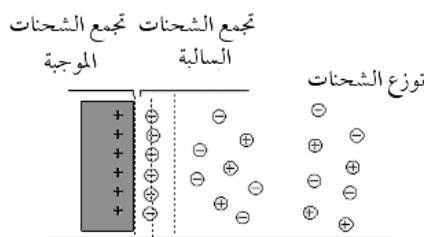
11 ecology	علم البيئة	
	<i>écologie</i>	لون أصفر لا يتحلل في الماء، يستعمل مباداً فطريّاً في زراعة الرز.
12 ecosystem	نظام بيئي	مفعول
	<i>système écologique</i>	
	نظام وظيفي يشمل الكائنات الحية في مجتمع طبيعي وعلاقتها بمحیطها.	
13 ectoenzyme	إنزيم خارجي	مؤثّر، فعال
	<i>ectoenzyme</i>	
	إنزيم يوجد على السطح الخارجي الخلية.	
14 Edeleanu process	طريقة إديليانو	منطقة فعالة
	<i>procédé d'Edeleanu</i>	
	طريقة لتنقية القُطّارات النفطية، مثل الكيروسين والزيوت الأثلق، بنزع المركّبات الكبريتية منها (باستخلاصها بشائي أكسيد الكبريت السائل، أو بمزيج منه مع البنزين).	
15 edge	طرف، حافة (ج. حافات)	قطر جزيئي فعال
	<i>bord, arête</i>	
	- الخط أو النقطة التي ينتهي إليها جسم مادي. - الخط المشترك بين سطحين متعددين من متعدد السطوح.	
16 edge effect	مفعول الحافة	فعالية
	<i>effet de bord</i>	
	شرط فيزيائي خاص، مثل شرط الكثافة الكهربائية السطحية، على حافة سطح مثل سطح صفيحة فلزية مشحونة.	
17 edifenphos	إديفنفوس	انظر
	<i>edifenphos</i>	
	ـ عميل قادر على إحداث تأثير. ـ منشط لإنزيم متحوّر.	
24 efferent	الصادر	
	<i>efférent</i>	
	Lat.efferens (v.efferere) (يعد	

<p>ما ينتقل خارج مصدره، مثل نبضات عصبية تتقلّل من مركز العصب إلى جهة تأثيرها.</p>	<b>30 efflorescence</b> <i>efflorescence</i> تُنفَتِّ البلورات الممِيَّة عند تعرُّضها للهواء بسبب فقد ماء إماهتها.
<p><b>25 effervescence</b>  <i>effervescence</i>  Lat.(v.)effervesco  انطلاق فقاعات غازية من وسط تخمير أو من محلول من ثاني كربونات الصوديوم المضاف إليه قليل من حمض.</p>	<b>31 effluent</b> <i>éffluent, écoulement</i> Lat.effluens (v.)effluere - سائل يتدفق خارج الحيز الذي يحتويه. - مخلفات سائلة تنتج كفضلات يُتَخَّصُّ منها في العمليات الصناعية.
<p><b>26 effervescent</b>  <i>effervescent</i>  ما يدل على الفوران أو ما يملك القدرة عليه بحيث يصعب كبحه.</p>	<b>32 effusion</b> <i>effusion</i> Lat.effusio - تدفق سائل في تجويف جسمي أو في نسيج. - حركة غاز خلال فتحة قطرها أصغر من المسار الحر الوسطي لجزيئاته.
<p><b>27 efficacy</b>  <i>efficacité</i>  Lat.efficacitas  المقدرة على إحداث النتائج أو التأثيرات المراده.</p>	<b>33 eigenfunction</b> <i>eigenfunction</i> G.eigenfunktion حلٌّ لمعادلة تفاضلية، مثل معادلة شرودنغر، يحقق دالة ذاتية
<p><b>28 efficiency</b>  <i>efficacité, rendement</i>  Lat.efficiens (v.)efficere  - انظر <i>efficacy</i>.  - نسبة الطاقة المفيدة التي تقدمها جملة ترموديناميكية، إلى الطاقة المقدمة لها في الوقت ذاته، أو في دورة العمل ذاتها؛ تعطى في الآلات الحرارية العكوسية بالعلاقة <math>m = \frac{T_1 - T_2}{T_1}</math> حيث <math>T_1</math> درجة حرارة المنبع الحر و <math>T_2</math> درجة حرارة المنبع البارد.</p>	<b>34 eigenstate</b> <i>eigenstate</i> G.eigenstand حالة جملة ديناميكية مُوكَّلة (مثل ذرة أو جزيء)، يكون لأحد المتحولات التي تحدّدها (مثل الطاقة أو العزم الزاوي) قيمة ثابتة ومحددة.
<p><b>29 efficient</b>  <i>efficace</i>  صفة تدل على المقدرة على اختيار واستعمال السبيل الأكثـر فعالية والأقل إضاعة لإنجاز مهمة أو لتحقيق هدف. انظر <i>effective</i>.</p>	<b>35 eigenvalue</b> <i>eigenvalue</i> G.eigenwert أيُّ من القيم التي يمكن أن يأخذها معلمٌ في دالة ذاتية (مثل القيم المقطعة للطاقة في حل معادلة شرودنغر).

36 einstein	أينشتاين	- آلة تسحب المواد المائعة من حيز.
<i>einstein</i>		- ترتيبة تتدفق المصبوبة المنجزة من قالب.
واحدة طاقة ضوئية تعبر عن الطاقة المشعة لتواءٍ محدد، وتساوي جداء عدد أفوغادرو في طاقة فوتون له التواتر المذكور.		
37 einstein equation	معادلة أينشتاين	41 elaidic acid حمض الأليديك
<i>équation d'einstein</i>		حمض عضوي غير مشبع، صيغته
معادلة تعبر عن العلاقة بين مقدار الكتلة المتحولة إلى طاقة ومقدار الطاقة الناتجة:		CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> CH=CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> COOH
		المفروق لحمض دهني غير مشبع آخر هو حمض
حيث E الطاقة، معبرًا عنها بالإرغة، الناتجة عن تحول كتلة مقدارها m مقدرة بالغرام، و c سرعة الضوء مقدرة بالستيمتر في الثانية. تسمى أيضًا mass-energy equation		الأوليكي (حمض الزيت). يتبلور على شكل وريقات لا لون لها، وهو غير ذواب في العُوْل والإيتير، وغير ذواب في الماء.
38 einsteinium	أينشتانيوم	إيلايدين
<i>einsteinium</i>		الإستر الغليسولي لحمض الإيلايديك.
عنصر مشع صناعي، رمزه E، أو Es، عدده الذري 99، والكتلة الذرية النسبية لأطول نظائره عمراً 254؛ اكتشف في حطام انفجار القنبلة الهيدروجينية في سنة 1952، ويصنع حالياً في المسرّعات الروحية (السيكلotronات) بقذف البلوتونيوم بالنترونات.		42 elaidin تفاعل الإيلايدين
39 ejection	لفظ، قذف	<i>réaction d'elaidin</i>
<i>éjection, expulsion</i>		اختبار يجري لمميز الزيوت غير الجفوفة، مثل
Lat. <i>ejectus</i> (v. <i>ejicere</i> )		الأولين، عن الزيوت الجفوفة ونصف الجفوفة.
- إبعاد جسم عن موقع، مثل إبعاد إلكترون عن ذره.		44 elaidinization
- دفع مصبوغة من تجويف قالب.		<i>elaïdinisation</i>
40 ejector	لافظ، قاذف	مصاواغة حمض أو إستر حمض دسم غير مشبع من
<i>éjecteur</i>		شكله المفرون إلى شكله المفروق مثل تحويل حمض
		الأوليكي إلى حمض الإيلايديك.
		45 elastic مَرن
		<i>élastique</i>
		مرن
		صفة لما يتمدد ويتقاصل بشدة استجابةً لمؤثرات مختلفة.
		يستعيد، وهو، في الحالة الصلبة، قدره وشكله بعد تشويهه.

<b>46 elastic collision</b>	تصادم مرن	<b>52 elective culture</b>	زرعٌ اصطفائيٌ
<i>collision élastique</i>		<i>culture élective</i>	
	تصادم تبقى فيه الطاقة الحركية الكلية للجسمين المتصادمين ثابتة، كما يبقى العزم الكلي لهما محفوظاً، برغم إعادة توزعه بينهما.	Lat. electas (v. eligere) يختار	زرعٌ يهدف إلى اختيار نمط من كائنات حية دقيقة تنمو في زرع مختلط بزرعها في وسط وفي شروط تحقق انتقائيتها.
<b>47 elastic deformation</b>	تشوهٌ مرن	<b>53 electric</b>	كهربائيٌ
<i>déformation élastique</i>		<i>électrique</i>	
تشوهٌ يزول عند إبعاد القوى المؤثرة الخارجية التي أحدثته.		Lat. electrum عبر	ما يتعلق بالكهرباء أو يدل عليها أو يحتويها. electrical
<b>48 elastic limit</b>	حد المرونة	<b>54 electric charge</b>	شحنة كهربائية
<i>limite élastique</i>		<i>charge électrique</i>	
الإجهاد الأعظمي الذي يتحمله جسم صلب مرن دون أن يلحق به تشوهٌ دائم.		مقدار ما يحمله جسم من كهرباء، موجبة أو سالبة، وهي دوماً من مضاعفات شحنة البروتون (أو الإلكترون).	
<b>49 elasticity</b>	مرنة	<b>55 electric dipole moment</b>	عزم ثانويٌ قطبٌ كهربائيٌ
<i>élasticité</i>		<i>moment dipolaire électrique</i>	
استعادة الجسم الصلب المرن قدره وشكله بعد تشوهٍه إثر إبعاد القوى التي تسبّبت بذلك وإبطال تأثيرها فيه.		مقدار عيّز لثنائي قطب كهربائي، يساوي جداء الشحنة التي يحملها كل واحد من قطبيه في المسافة الفاصلة بينهما ويقياس بالديبي. انظر Debye unit.	
<b>50 elastin</b>	ايلاستين	<b>56 electric discharge</b>	انفراجٌ كهربائيٌ (تفريغ)
<i>elastine</i>		<i>décharge électrique</i>	
بروتين مرن شبيه بالكولاجين، هو المكون الأساسي لالألياف المرنة، يوجد في الأربطة وجدران الشرايين.		مرور الكهرباء في جو غازي، يصحبه عادة توهجٌ أو قوسٌ أو شرارة.	
<b>51 elastomer</b>	بلمرٌ مرن	<b>57 electric double layer</b>	طبقة كهربائية ثنائية
<i>élastomère</i>		<i>double couche électrique</i>	
بلمرٌ صنعي ذو خصائص شبيهة بخصائص المطاط، يتمدد بسهولة ويعود سريعاً إلى وضعه الأصلي عند إبعاد المؤثر الذي سبّب تمدده. من أمثلته البوتادين ومتعدد الكلوروبرين والمطاط السيليكوني.		منطقة تلاحظ عند السطح الفاصل بين طورين، سائل وصلب، تتكون من طبقتين تحملان شحنات كهربائية متعاكسة، مثل طبقة من أيونات موجبة متزنة على سطح جسيمات غروانية، تجذب إليها طبقة من	

أيونات سالبة موزعة في المحلول الكهربائي الذي هي فيه. تسمى أيضًا **Helmholtz double layer**.



**58 electric moment** عزم كهربائي *moment électrique*

جداء المسافة الفاصلة بين مرکزَي شحتين كهربائيتين متساويتين قدرًا ومتعاكستين إشارة، تُشكّلان ثنائياً قطبَ كهربائياً، في مقدار الشحنة.

**59 electrical** كهربائي *électrique*

ما يتعلّق بالكهرباء أو يدلّ عليها، لكن لا يحتويها وليس لها خصائصها، مثل electrical engineering (هندسة كهربائية)، ويستعمل أحياناً محل electric.

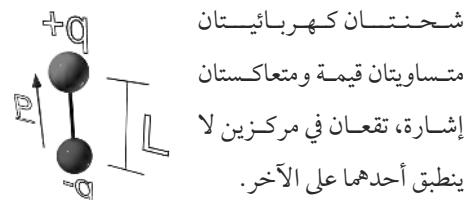
**60 electric cell** خلية كهربائية *cellule électrique*

ترتيب يجري فيه تحويل أشكال طاقة مختلفة (مثل الطاقة النووية والطاقة الشمسية وطاقة الرياح) إلى طاقة كهربائية.

**61 electric conductivity** موصلية كهربائية *conductivité électrique*

نسبة كثافة التيار الكهربائي في مادة إلى شدة الحقل الكهربائي فيها.

**62 electric dipole** ثنائي قطب كهربائي *dipole électrique*



شحنتان كهربائيتان متساويتان قيمة ومتعاكستان إشارة، تقعان في مركزين لا ينطبق أحدهما على الآخر.

**63 electric potential** كمون كهربائي *potentiel électrique*

مقدار في حقل كهربائي يشبه، على نحو ما، الارتفاع في حقل الثقالة، ويحدد في كل نقطة من الحقل بالطاقة الكامنة التي تحملها واحدة الشحنات الكهربائية الموجبة فيها، محسوبة بدلالة قيمة مرجعية معروفة لهذه الطاقة، هي الطاقة الكامنة في نقطة تقع على مسافة لا متناهية من أي شحنة كهربائية، مثل نقطة على سطح الأرض أو على سطح ناقل كبير آخر.

**64 electro analysis** تحليل كهربائي *analyse électrolytique*

تحليل كيميائي بطرق كهربائية تستعمل مقادير كبيرة من الطاقة الكهربائية (مثل التوضع الكهربائي)، تميزها عن الطرق الكهربائية التي تستعمل مقادير ضئيلة جدًا من الطاقة الكهربائية (مثل قياس الكمون).

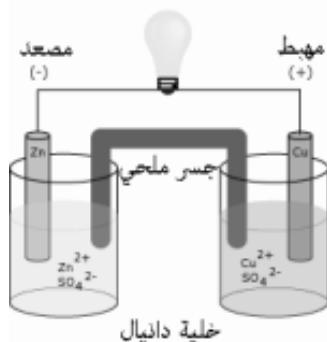
**65 electrochemical** كهركيميائي *électrochimique*

ماله صلة بالكيمياء الكهربائية، انظر

**66 electrochemical cell** خلية كهربائية *cellule électrochimique*

وعاء فيه مسرّيان و محلول كهربائي، يتولد فيه تيار كهربائي عند وصل المسرّيين بسلك خارجي، ناشئ عن تفاعل أكسدة وإرجاع يجري عليهما؛ تطلق هذه التسمية أيضًا على ترتيب مماثل يمر فيه تيار كهربائي من مصدر خارجي فيحدث فيه تفاعلاً كيميائياً مثل

تفاعل الكهرباء (التحليل الكهربائي). من أنواعها الخلايا الحفافة والرطبة وخلايا الوقود.



**67 electrochemical equivalent** مكافئ كهربائي  
*équivalent électrochimique*  
كتلة عنصر مقدرة بالغرام ترسب، أو تنطلق، في عملية تحليل كهربائي عند مرور كولون واحد. ومثاله المكافئ الكهربائي للفضة الذي تبلغ قيمته 0.00118 غ.

**68 electrochemical potential** كمون كهربائي  
*potentiel électrochimique*  
فرق الكمون الناشئ بين مسرحين غير متجانسين عند وصلهما عبر دائرة ناقلة خارجية وغمّرهما في محلول كهربائي ناقل.

**69 electrochemical process** عملية كهربائية  
*procédé électrochimique*

- تفاعل كيميائي ينشأ عن مرور تيار كهربائي، يستعمل، بوجه خاص، في إنتاج كميات صناعية من مواد معينة.
- نشوء تيار كهربائي من تفاعل كيميائي كما في المدخلات.

**70 electrochemical series** السلسلة الكهربائية  
*série électrochimique*

انظر **electromotive series**.

### 71 electrochemistry

كيمياء كهربائية

*électrochimie*

الفرع من الكيمياء الذي يهتم بدراسة التغيرات الناتجة عن مرور تيار كهربائي، أو بتوليد الكهرباء من الطاقة التي يحررها تفاعل كيميائي، ولها تطبيقات متعددة، كما في الخلايا الكهربائية، وفي تنقية بعض الفلزات، وفي إنتاج بعضها الآخر، مثل الألومنيوم.

### 72 electrode

مسرى، إلكترود

*électrode*

ناقل كهربائي، من فلز أو من كربون، يستعمل لتحقيق تماس يتيح مرور تيار كهربائي من وإلى الجزء غير المعدي من دارة، تجرى عليه تفاعلات أكسدة وإرجاع. من أمثلته المصعد (الأنسود) والمهبط (الكاتود) في الخلايا الكهربائية.

### 73 electrodeposit

متراكם (متوّضع) كهربائي

*dépôt électrolytique*

راسب من فلز، مثل النيكل أو النحاس، يتراكم على المهبط في عملية تحليل كهربائي لمحلول يحتوي أيونات هذا الفلز.

### 74 electrodeposition

تراكم (توضع) كهربائي

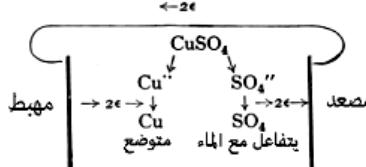
*dépôt électrolytique*

تراكم فلز على المهبط في عملية كهرباء (تحليل كهربائي) محلول يحتوي أيونات هذا الفلز، مثل ترسب النحاس من محلول من سلفاته. يستعمل هذا الإجراء في عمليات الطلاء بالكهرباء.

### 75 electrode potential

كمون المسري

*potentiel d'électrode*

فرق الكمون بين مسرى و محلول كهربائي يحيط به، ويعرف دوماً بالمقارنة بنصف خلية مرجعية، مثل مسرى الهيدروجين العياري؛ يُعد فرق الكمون هذا قياساً لملي عنصرٍ لتوليد أيونات في محلول.	81 electrolysis تحليل كهربائي، كهرلة électrolyse مرور تيار كهربائي في محلول (أو مصهور) كهربائي، حيث ينفكك إلى أيوناته التي تحمل التيار وتتجه نحو المساري لتكوينَ مواد جديدة، مثل فلز يتراكم عليها أو غاز ينطلق حولها.
76 electrodialysis تحالٌ كهربائي électrodialyse تحالٌ يسْرَع بتسليط قوة حركة كهربائية على مسرين مجاوريين لطفي غشاء التحال؛ يفيد على نحو خاص في فصل المواد الكهربائية عن المواد الغروانية الطبيعية مثل البروتينات.	82 electrolyte كهرل électrolyte مادة تنقل التيار الكهربائي عند صهرها أو حلّها بمذيب ملائم حيث تنفكك إلى أيوناتها التي تحمل التيار تسمى أيضًا ionic solute.
77 electrogalvanization غلفنة (طلاء) كهربائي galvanisation électrolytique إكساء فلز، مثل الحديد، بالزنك في عملية طلاء كهربائي.	83 electrolytic كهربلي électrolytique ما يدل على الكهارل أو الكهرلة.
78 electrogravimetry قياس كهرثقل électrogravimétrie تحليل بالتراكم (التوضّع) الكهربائي، يجري فيه تعين كميات الفلزات المتراكمة، بوزن المسرى الذي تراكم عليه، قبل التراكم وبعده.	84 electrolytic cell خلية كهربائية cellule électrolytique خلية مؤلفة من مسرين في محلول كهربائي، تُجرى فيها عمليات الكهرلة. انظر electrochemical cell.
79 electrokinetic حرکة كهربائية electrocinétique ما يرتبط بحركة الجسيمات أو السوائل التي تنشأ عن فرق كمون كهربائي، أو ما يحده، كما في الرحلان الكهربائي والتناضح الكهربائي. انظر electrophoresis و electroosmosis.	85 electrolytic dissociation تفارق كهربلي dissociation électrolytique تحول مُركب في محلول إلى أيوناته المكونة.
80 electrokinetic potential كمون كهربائي potentiel électrocinétique فرق الكمون عبر طبقة كهربائية ثنائية، يعد مسؤولاً إلى حد بعيد عن ثبات المواد الغروانية. يُعرف أيضاً electric double layer، zeta potential.	 <p>مهمط مصعد يتفاعل مع الماء</p>
86 electromagnetic كهرطيسي électromagnétique ما يرتبط أو يدل على الظواهر التي ترتبط فيها الكهرباء بالمagnetism.	

**87 electromagnetic field** حقل كهرومطيسي

*champ électromagnétique*

حقل قوة ينشأ من تجمع مكونين، كهربائي ومتناطبي، يتوج عن حركة شحنة كهربائية متتسارعة، ويحمل مقداراً محدداً من طاقة كهرومطيسية.

**88 electromagnetic radiation** إشعاع كهرومطيسي

*radiation électromagnétique*

إشعاع يتتألف من موجات كهرومطيسية مع ما تحمله من طاقة.

**89 electromagnetic spectrum** طيف كهرومطيسي

*spectre électromagnétique*

طيف الإشعاعات الكهرومطيسية بمختلف أطوالها الموجية أو تردداتها، ويمتد من أقصى رأسي، وهي الأشعة غاما، إلى أطوالها، وهي الأمواج الراديوية؛ تشغل الأشعة المرئية حيزاً ضئيلاً في هذا المجال، وتنتشر هذه الأمواج كلها في الخلاء بسرعة تساوي  $3 \times 10^8$  مترًا في الثانية تقريباً.

**90 electromotive force** قوة محركة كهربائية

*force électromotrice*

- هي مولد كهربائي، الطاقة التي يعطيها لكل كولون يحيط به. يختصرها (e.m.f).

- وهي، في الخلايا الكهروكيميائية، فرق الكمون الكهربائي بين مسرعين غير متاثرين مغمومسين في كهرباء، أو متصلين بنواقل أيونية، على نحو ما.

**91 electromotive series** سلسلة محركة كهربائية

*série électromotrice*

سلسلة ترتيب الفلزات فيها بدلالة فاعلياتها الكيميائية أو كمونات مسارتها، على نحو يزيح فيه كل فلز الفلزات التي تليه من محالاتها (أو يُرجع

أيوناتها)، ويُزاح هو بالفلزات التي تسبقه. يشغل أشدّ الفلزات فاعليّة، وهو البوتاسيوم، رأس السلسلة، ويأتي أضعفها فاعليّة، وهو الذهب، في أدناها، كما هو مبين فيما يلي من اليمين إلى اليسار: K, Hg, Cu, H, Pb, Sn, Fe, Al, Mg, Na, Au, Pt, Ag. تسمى أيضاً electrochemical series.

**92 electron**

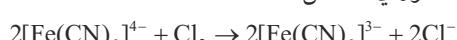
*électron*

جسيم أولي، من الجسيمات المكونة للإمداد، يحمل شحنة كهربائية سالبة تبلغ قيمتها المطلقة  $1,602 \times 10^{-19}$  كولون (واحدة الشحنات الكهربائية). وتبلغ كتلته السكونية  $9,109 \times 10^{-28}$  غرام، وهي أصغر من كتلة البروتون بـ 1837 مرّة.

**93 electron acceptor**

*accepteur d'électron*

عميل مؤكسد B، هو ذرة في جزيء أو في أيون يتقبل الإلكترونات من مانحها A فيختزل. مثل ذرة الكلور في التفاعل:



عميل مؤكسد

A

B

يكتسب الإلكترونات

A

B

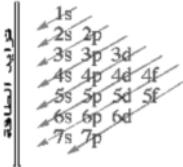
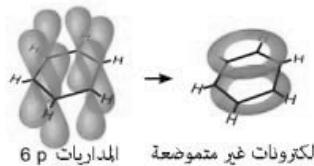
يختزل

A

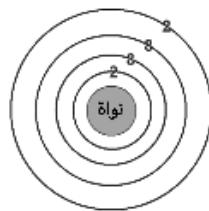
**94 electron affinity**

*affinité électronique*

- ميل ذرة أو جزيء لضم إلكترون إضافي أو أكثر.  
- المقدار الأدنى من الطاقة اللازム لاقتلاع إلكترون من أيون سالب وتكوين ذرة معتدلة أو جزيء معتدل.

95 <b>electron capture</b> <i>capture d'électron</i>	أُسرُ إلكترونات capture d'électron	ظاهرة سببُها الطبيعة الموجية للإلكترونات، إذ يلاحظ، عند مرور حزمة ضيقة منها عبر بلورة فلزية رقيقة جدًا، تبعثر الإلكترونات في اتجاهات محددة؛ فإذا ما أُسقطت على شاشة متألقة شكلت عليها نمطًا أو طرزاً انعراجياً يضم حلقاتٍ مضيئةً ومتعممةً، ويُعدُّ ميزةً للبلورة الفلزية.
96 <b>electron cloud</b> <i>nuage électronique</i>	سحابة إلكترونية nuage électronique	منظومة الإلكترونات التي تحيط بنواة الذرة.
97 <b>electron configuration</b> <i>configuration électronique</i>	تشكيلة إلكترونية configuration électronique	<p>ترتيب توزيع الإلكترونات ذرّة ما على طبقاتها ومداراتها بدلالة أعدادها الكمية والمبادئ التي تخضع لها.</p> 
98 <b>electron delocalization</b> <i>délocalisation d'électron</i>	عدم قوْضِيَّةِ إلكترون délocalisation d'électron	تَوْزُّعُ الإلكترونات (بي) في جزيء، مثل جزيء البترين $C_6H_6$ ، على نحو لا تشغُل فيه موضعًا محددًا بين الذرّات.
		
99 <b>electron density</b> <i>densité électronique</i>	كثافة إلكترونية densité électronique	عدد الإلكترونات الحرة في واحدة الحجم من حيز، وهي في ميكانيك الكم اهتمال وجود إلكترون في هذه الواحدة.
100 <b>electron diffraction</b> <i>diffraction électronique</i>	انعراج الإلكترونات diffraction électronique	
101 <b>electron donor</b> <i>donneur d'électron</i>	مانح إلكترون electron donor	<p>عامل مختزل A، يعطي الإلكترونات إلى مستقبلها B في التفاعل:</p> $2[Fe(CN)_6]^{4-} + Cl_2 \rightarrow 2[Fe(CN)_6]^{3-} + 2Cl^-$ <p style="text-align: center;">عامل مؤكسد      عامل مختزل</p> 
102 <b>electron microscope</b> <i>microscope électronique</i>	مجهر إلكتروني electron microscope	مجهر يستعمل حزمة إلكترونية لتشكيل صورة جسم، باستعمال عدسات تتجمع الإلكترونات في محارقها، ويفوق تكبيره تكبير المجهر الضوئي بكثير جدًا.
103 <b>electron pair</b> <i>paire d'électrons</i>	روجان إلكترونيان، ثنائية إلكترونية electron pair	إلكترونات من إلكترونات التكافؤ، لهما سينيان متعاكسان، يكوّنان رابطة تشاركية بين ذرتين متجاورتين.
104 <b>electron shell</b> <i>couche électronique</i>	طبقة إلكترونية electron shell	

منطقة حول نواة ذرّة، تميّز بقيمة محدّدة للعدد الكمومي الرئيسي  $n$ ؛ يبلغ العدد الأعظمي للطبقات الإلكترونية سبعاً تتوافق هي والقيم السبعة الممكنة للعدد  $n$ .

105 **electron spin***spin d'électron*

خاصية كمومية ذاتية للإلكترون (وجسيمات أخرى)، تتجلى في أن له، إضافة إلى كتلته وشحنته، اندفاعاً زاوياً يتصف بأنه لا يمكن أن تكون مسقطه على أيّ محور سوى إحدى القيمتين  $\pi/2/h^+$  أو  $\pi/2/h^-$ ، حيث  $h$  ثابت بلانك.

## سبين الإلكترون

106 **electron volt (ev)**

إلكترون فولط

*électron-volt (ev)*

واحدة الطاقة في الفيزياء الذرية والتلوية، وهي الطاقة الحرّية التي يكتسبها إلكترون عند مروره من نقطة إلى أخرى بينهما فرق كمون مقداره فولط واحد، وتساوي  $1.602 \times 10^{-19}$  جول.

107 **electronegative**

كهرسلبية

*électronégatif*

- صفة تطلق على ذرّة، أو مجموعة ذرات، ذات مقدرة كبيرة نسبياً على جذب الإلكترونات إليها، وبخاصة عند تكوين الروابط الكيميائية.
- صفة لما يحمل شحنة كهربائية سالبة ويتوجه نحو المُصْدَع في عملية تحليل كهربائي.

108 **electronegativity**

كهرسلبية

*électronégativité*

مُيِّلُ الذرّات لجذب الإلكترونات إليها، تأخذ

الكهرسلبية أعلى قيمة لها في الجانب العلوي الأيمن من الجدول الدوري (عنصر الفلور)، وأدنى قيمة في الجانب السفلي الأيسر منه (عنصر الفرسنيوم).

109 **electron spectrum***spectre électronique*

صورة أو رسم بياني لتوزُّع الإلكترونات التي تصدرها مادة مرجوحة بأشعّة سينية، أو بإشعاع آخر، بدلاً لطاقة الحركة.

110 **electronic configuration***configuration électronique*

توزيع الإلكترونات في ذرّة أو في جزيء على مختلف الحالات الكمومية المتاحة لها، كما في ذرّة الكلور

$$.1S^2, 2S^2, 2P^6, 3S^2, 3P^5 : Cl(17)$$

111 **electronic state***état électronique*

الحالة الفيزيائية لالكترونات منظمة كما تعينها دالة شرودنغر - باولي في مواضع الإلكترونات كافة واتجاهات سبيقاتها.

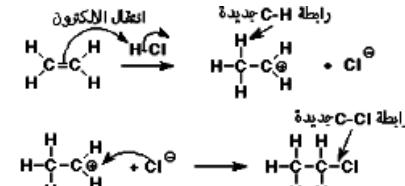
112 **electrostatic bond***liaison électrostatique*

رابطة كيميائية مثل الرابطة الهيدروجينية، تنشأ عن قوى تجاذب كهربائي ساكن بين الجزيئات أو الأيونات.

113 **electronic structure***structure électronique*

ترتيب الإلكترونات في ذرّة أو في جزيء أو في جسم صلب، وتتحدد بدلاً لذوايا الموجة أو مستويات الطاقة أو الأعداد الكمومية.

انظر *electron configuration*

114 electron transition <i>transition électronique</i>	انتقال إلكتروني	تفاعل يتضمن استبدال كاشف إلكتروفيلي بذرة أو بمجموعة ذرات في مركب عضوي.
تبديل وضع الإلكترون من حالة إلى أخرى، يرافقه إصدار، أو امتصاص، إشعاع كهرطيسي.		
115 electroosmosis <i>électroosmose</i>	تناضح كهربائي	حركة جسيمات معلقة في سائل حركة بتأثير قوة حركة كهربائية بين مسرحين مغمورين فيه، لفضل الجزيئات التي تحمل شحنات كهربائية مثل الغراوينيات والمواد المعلقة والبروتينات التي ترحل نحو المسرى الذي يحمل شحنة معاكسة لشحنته وتتوسط عليه.
116 electrophilic <i>électrophile</i>	ألف الإلكترون، إلكتروفيلي	محلول موقٍ هلام هلام متكتس هلام متقل محلول موقٍ قوة حركة كهربائية + -
ذو إلفة للإلكترونات.		
117 electrophilic addition <i>addition électrophile</i>	إضافة إلكتروفيلية	120 طلاء كهربائي <i>recouvrement électrolytique</i> عملية تعتمد التحليل الكهربائي لطلاء فلز آخر؛ يجعل الفلز المراد طلاوة مهبط الخلية، ويجعل مصعدتها مادةً خاملة أو فلز الطلاء، مثل النحاس والذهب والنikel وسوها. أما الكهرل، أو محلول الخلية، فمحلى أحد أملاح فلز الطلاء.
تفاعل ضم جزيئات صغيرة إلى جزيئات عضوية غير مشبعة، يحدث للذرات المرتبطة فيما بينها برابطة ثنائية أو ثلاثية، مثل إضافة الجزيء $\text{HCl}$ إلى جزيء الإيتيلين:	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 + \text{H}^+ \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$	
		
118 electrophilic reagent <i>réactif électrophile</i>	كاشف إلكتروفيلي	121 كهرجائي <i>électropositif</i> - صفة تطلق على ذرة أو مجموعة ذرات تميل إلى فقد الإلكتروناتها أو تقديمها، وبخاصة في تفاعلات الأكسدة والإرجاع. - صفة لما يحمل شحنة كهربائية موجبة ويتجه نحو المهبط في عملية تحليل كهربائي.
كاشف يتقبل زوجاً من الإلكترونات من جزيء ويكون معه رابطة تشاركية.		
استبدال إلكتروفيلي <i>substitution électrophile</i>		

<p><b>122 electropositivity</b>  <i>électropositivité</i></p> <p>قدرة العنصر، الفلز خاصةً، على منح إلكترونات وتكوين أيونات موجبة.</p>	<p>كهرجاذبية</p>
<p><b>123 electrostatic</b>  <i>électrostatique</i></p> <p>- ما له علاقة بالكهرباء الراكدة، مثل حقل كهربائي تولّده شحنات كهربائية في حالة السكون.</p> <p>- ما يدل على نوع خاص من الطلاء، يُطبق رذاذًا، وتحمّل جزيئاته شحنات كهربائية بغية تحقيق تغطية تامة في عملية الطلاء.</p>	<p>كهراكتي</p>
<p><b>124 electrostatic force</b>  <i>force électrostatique</i></p> <p>القوة التي يؤثّر بها حقل كهراكتي في جسم مشحون.</p>	<p>قوة كهرراكدة</p>
<p><b>125 electrovalence</b>  <i>électrovalence</i></p> <p>- تكافؤ يتراافق وانتقال إلكترون أو أكثر من ذرة إلى أخرى، وتَكَوُّنُ أيوناتٍ كَمَا في كلوريد الصوديوم .NaCl</p> <p>- عدد الشحنات الموجبة أو السالبة التي تحملها ذرة، بفقدانها أو كسبها إلكترونات. يُسمى أيضًا ionic valence</p>	<p>تكافؤ كهربائي</p>
<p><b>126 electrovalent bond</b>  <i>liaison électrovalente</i></p> <p>رابطة كهربائية ينتقل فيها إلكترون بصورة تامة من ذرة إلى أخرى، بحيث تتحول الذرّتان إلى أيونين مشحونين كهربائياً، يتلاজدان فيما بينهما بسبب شحتيّهما المتعاكستين. تسمى أيضًا ionic bond</p>	<p>رابطة كهربائية</p>
<p><b>127 electrovalent compound</b>  <i>composé électrovalent</i></p> <p>مُركّب ينشأ برابطة أيونية (كهربائية). تتميّز هذه المركّبات بتدني تطايرتها وبانحلالها في مذيبات قطبية وبموصليتها الكهربائية.</p>	<p>مُركّب أيوني</p>
<p><b>128 element</b>  <i>élément</i>  Lat. <i>elementum</i></p> <p>مادة لا يمكن أن تتحول كيميائياً إلى ما هو أبسط منها، أو تصنّع منه، وتعد العناصر لذك المكوّنات الأولى للمواد المعروفة كلها. تتميّز بتأثّل ذرّاتها من حيث أعدادها الذريّة، ويزيد عددها عن المئة، منها 92 عنصراً معظمها طبيعي. من أمثلتها الهيدروجين والحديد واليورانيوم.</p>	<p>عنصر</p>
<p><b>129 elementary analysis</b>  <i>analyse élémentaire</i>  Lat. <i>elementarius</i></p> <p>تحليل عنصري</p>	<p>تحليل عنصري</p>
<p><b>130 elementary charge</b>  <i>charge élémentaire</i></p> <p>أصغر شحنة يمكن أن توجد حرّة في الطبيعة وهي شحنة الإلكترون (السالبة) أو شحنة البروتون (الموجبة)، وتساوي قيمتها المطلقة في جملة الوحدات الدوليّة <math>1.60210 \times 10^{-19}</math> كولون.</p>	<p>الشحنة الأولى</p>

131	<b>elementary particle</b> <i>particule élémentaire</i>	جسيم أولي أحد المكونات الأساسية التي تتألف منها كل المواد، ومنها الإلكترون والبروتون والنيترون.	تعيين طبيعة شيءٍ أو أمرٍ، مثل توضيح البنية الكيميائية لمضاد حيوي.
132	<b>elimination reaction</b> <i>réaction d'élimination</i>	تفاعل حذف تفاعل يتضمن حذف جزء من مركب متفاعل ونشوء مركب جديد.	يتخلص يتجنب براعة أو بمكر أو بخدعة.
133	<b>elliptical</b> <i>élliptique</i>	إهليجي ما له شكل الإهليج أو القطع الناقص.	مُتنزع المذيب المستعمل في عملية الانتزاع.
134	<b>elliptical orbit</b> <i>orbite élliptique</i> Gr.elleiptikos	مدار إهليجي مدار إهليجي يسلكه الإلكترون في دورانه حول النواة، ويرتبط نصف قطره الكبير بقيمة العدد الكومومي الرئيسي للإلكترون n، ونصف قطره الصغير بقيمة العدد الكومومي الثاني 1.	تملّص تجنبُ أمر ما.
135	<b>elongation</b> <i>allongement</i> Lat.elongatio (v.elongare)	استطالة (يسحب) الزيادة النسبية في طول جسم بسبب إجهاده يصيبه و يؤدي إلى تعددده.	مُتنزع يُبعد مادة ممتازة عن سطح ماً لها بأخذها بمذيب كما في عمليات الاستشراب.
136	<b>eluate</b> <i>éluat</i>	مُتنزع المحلول الناتج عن عملية الانتزاع، مثل محلول مادة ممتازة أُبعدت بالانتزاع.	انتزاع أخذ مادة من أخرى، مثل أخذ مادة ممتازة في عمود استشراب أو في عمود تبادل أيوني، باستعمال مذيب مُتنزع.
137	<b>elucidation</b> <i>élucidation</i> Lat.v.elucidare	إيضاح، توضيح يوضح	تصوّل، يرّوق ينحل ويحصل بالتزويق والإبانة انظر elutriation
138	<b>elude (v)</b> <i>échapper</i> Lat.eludere		يتخلص
139	<b>elucent</b> <i>éluant</i> Lat.eluens (v.eluere)		مُتنزع
140	<b>elusion</b> <i>élusion</i>		تملّص
141	<b>elusive</b> <i>insaisissable</i>		مُتملّص ما يصعب عزله وتَعرُّفُه.
142	<b>elute (v)</b> <i>éluer</i>		مُتنزع
143	<b>elution</b> <i>élution</i> Lat.elutio		انتزاع
144	<b>elutriate (v)</b> <i>élutrier</i>		تصوّل، يرّوق
145	<b>elutriation</b> <i>élution</i>		تصوير

Lat.elutriatio (v.elutriare)	وعودتها من حالتها المشارة إلى حالتها الأساسية، يتعلّق الطيفُ بطبيعة الذرّات المثارَة وبطريقة إثارتها.
فصل جسيمات دقيقة ناعمة عن جسيمات أكبر وأثقل منها في مزيج منها، بتوجيهه تيار مائي بطيء نحو المزيج يخرج حاملاً معه الجسيمات الدقيقة.	خُبْرِيٌّ
146 emanation	انبعاث
<i>émanation</i>	
Lat.emanatio (v.emanare)	(يتدفق
- انطلاق عنصر غازي ثقيل من عملية تفكك إشعاعي، مثل انبعاث غاز الرادون المشع الناتج عن تفكك اليورانيوم.	
- انطلاق شيء غير مادي أو ملموس، مثل الرائحة والضوء من مصدر مادي.	
147 emery	سنادج، صنفرة
<i>émeri</i>	
Lat. smirgium; Gr.smyris	
مادة ساحجة من الكورنديوم (أكسيد الألومنيوم الطبيعي $\text{Al}_2\text{O}_3$ ) المسحوق غير التقى، تستعمل في الصقل والتجليخ.	
148 emigration	هجرة
<i>émigration</i>	
Lat.emigratio (v.emigrare)	(يهاجر
الانتقال من موقع إلى آخر، مثل حركة الأيونات في محلول كهربائي نحو مسرين فيه بتأثير قوة محركة كهربائية بينهما.	
149 emission	إصدار، بث
<i>émission</i>	
Lat.emissio	
إصدار جسيمات مادية أو أشعة حرارية أو ضوئية.	
150 emission spectrum	طيف إصدار
<i>spectre d'émission</i>	
طيف إشعاع كهرطيسي ينشأ عند إشارة ذرة	
151 empirical	مَبْيِنٌ
<i>empirique</i>	
Lat.empiricus; Gr.empeirikos	
صيغة خبرية على الملاحظة والتجربة، دون أي اعتبار آخر، علمي أو سواه.	صيغة خبرية
152 empirical formula	صيغة كيميائية تعتمد نتائج تحليل مركب، دون اعتبار وزنه الجزيئي؛ وهي تُظهر أبسط نسبة كافية بين عناصره، دون بيان عدد ذراتها في جزيئه. فالصيغة
$\text{CH}_2\text{O}$ مثلاً هي صيغة خبرية للألدهيد الفورميك (النمل)، $\text{HCHO}$ ، ولحمض الأسيتيك $\text{CH}_3\text{COOH}$ وللغلوكوز $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ . قارن <i>molecular formula</i> .	
153 empty	فارغ، خاوي
<i>vide</i>	
صفة لحيز ليس فيه ما يشغلها.	
154 emulsification	استحلاب
<i>émulsionnage</i>	
تبعثر سائل في آخر لا يمتزج معه.	
155 emulsifier	مستحلب
<i>émulsionnant</i>	
Lat.emultio	
مادة فعالة سطحياً تدعم نشوء المستحلب وثباته، وهي طبيعية، مثل ملح البيض، أو صناعية، مثل المنظفات. تسمى أيضاً <i>disperser</i> .	
156 emulsifying agent	عميل استحلاب
<i>agent d'émulsionnage</i>	
.emulsifier	انظر

157 emulsion

*émulsion*

Lat.emulsus (v.emulgere) (يحلب)

مزيج سائي غير متجانس من سائلين أو أكثر لا ينحل أيُّ منهم في الآخر بل يُحمل فيه على هيئة دقائق صغيرة معلقة، بعملية خضّ ميكانيكي أو بإضافة مقدار صغير من عميل استحلاب يعمل على خفض التوتر السطحي للقطّيرات فيمنعها من التجمّع والتصاق بعضها بعض.

158 emulsion breaking

*rupture d'émulsion*

تجمّع وترسب قطرات الطور المستحلب وانفصالها عن السائل الحامل.

159 emulsion stabilizer

*stabilisateur d'émulsion*

مادة تُمْتَرَ على نحوٍ واؤ على سطح قطرات الطور المستحلب، عائقه تجمّعها وتَرَسُّبها.

160 enamel

*émail*

طلاء زجاجي فيه راتِينْ مسحوق جيداً يُطبق على سطح الفلزات بصهره في درجات حرارة مرتفعة، يستعمل للتزيين والحماية.

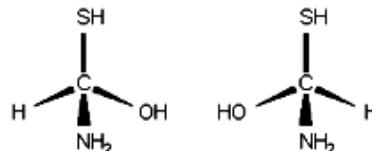
161 enantiomer

*énantiomère*

واحد من زوج من متصاوغات ضوئية تحوي جزيئتها ذرّة واحدة لا متناظرة (أو أكثر) تكون فيها صورةً قرینه في المآة، إذ يتشاربهان فيما بينهما بنبيّا شَابَهُ الْكَفَ اليمني بالكفّ اليسرى، عندما تكتب صيغة الجزيء على نحو تصطفُ فيه ذرات الكربون

مستحلب

رأسيًا كما في المصطلح 163. يُدْلَّ على أحد هذين المتصاوغين بالحرف D (من الكلمة dexter = يميني) وعلى الثاني بالحرف L (من الكلمة levo = يسارى).



انظر .diastereoisomer, asymmetry

162 enantiomorph

*énantiomorphe*

متخايلٌ بِلُورِي

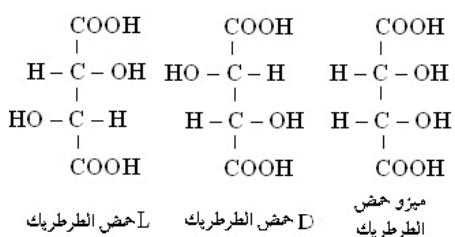
.enantiomer انظر

163 enantiomorphism

*énantiomorphie*

تخايلٌ بِلُورِي

ظاهرة تُعبّر عن العلاقة بين شكلٍ وخاليه في المرأة، مثل مقابلة اليد اليمنى باليد اليسرى، كما في البنى الجزئية لبعض المتصاوغات الفراغية، مثل بلورات D و L حمض الطرطريك، والتي تكون على شكل صورة وخياها في المرأة.



ميرو حمض الطرطريك D حمض الطرطريك L حمض الطرطريك

164 enantiotropic

*énantiotropique*

مُتصانِي

صفة لما يبدي ظاهرة التصانِي أو يرتبط بها.

165 enantiotropy

*énantiotropie*

تصانِي

العلاقة القائمة بين شكلين تغايرِيْن لِمُرَكَّبٍ بعينه؛ يتميز بدرجة حرارةٍ انتقاليةٍ محددة يكون أحد

الشكلين ثابتًا فوقها والآخر ثابتًا دونها، ويتحول فيها أحدهما إلى الآخر على نحو عكوس، مثل الشكلين التغایریین الأبيض والرمادي للقصدير اللذین يتحوال أحدهما إلى الآخر في درجة حرارته الانتقالية، وهي الدرجة 19° س.

166 **encapsulation**  
*encapsulation*

تحفظ

جُمُعُ دَقَائِقٍ صَغِيرَةٍ فِي مَخْفَظَةٍ صَغِيرَةٍ عَلَى شَكْلِ غَشَاءٍ خَارِجيٍّ، كَمَا فِي احْتِوَاءِ عَقَارٍ فِي غَلَافٍ جِيلَاتِينِيٍّ. (وَقَدْ جَرَتْ مُحاوَلَاتٍ لِحَفْظِ النَّفَایَاتِ التَّوَوِيَّةِ فِي مَحَافِظٍ مِنْ سِيلِيكَاتٍ زَجاجِيَّةٍ).

167 **end point**  
*fin*

نقطة النهاية

النقطة، في معايرة حجمية، التي يُظهر فيها المشرِّعُ أَعْظَمَ تَبَدِّلَ لَوْنِي عَنْدَ إِضَافَةِ مَقْدَارٍ ضَئِيلٍ مِنْ مَادَةٍ معايرةً، مُحدِّدًا بِذَلِكَ نَقْطَةَ النَّهَايَةِ أَوْ نَقْطَةَ التَّكَافُؤِ فِي معايرة حجمية - قاعديَّة، وَحِيثُ شُتَّهَلَكَ تَمامًا كَمِيَّةً إِحْدَى الْمَوَادِ الْمُتَفَاعِلَةِ.

168 **endergonic**  
*endergonique*

داخليُّ الطاقة

صَفَةُ لِتَفَاعُلٍ كِيمِيَّيٍّ حَيُويٍّ تَكُونُ الطَّاقَةُ الْحَرَّةُ فِي مَنْتَجَاهُ النَّهَايَةِ أَكْبَرَ مِنْ مُشَيْلَتِهَا فِي مَوَادِهِ الْأُولَى، وَيَتَرَاقِفُ عَادَةً مَعَ اسْتِقْلَابِ بَنَائِيِّ.

169 **endo-**  
*endo-*

داخليٌّ

سَابِقَةُ بِمَعْنَى دَاخِلٍ أَوْ دَاخِلِيٍّ، كَمَا فِي *endosmosis* الدَّالَّةُ عَلَى مَرْوَرِ سَائِلٍ مِنْ خَارِجِ الْخَلِيَّةِ إِلَى دَاخِلِهَا، أَوْ *endothermic* الدَّالَّةُ عَلَى اِنْتِقَالِ الْحَرَارَةِ مِنْ خَارِجِ جَمَلَةِ مُتَفَاعِلَةٍ إِلَى دَاخِلِهَا.

170 **endocrine gland**  
*glande endocrine*

غَدَةٌ ذاتُ إِفَرَازٍ دَاخِلِيٍّ

غَدَةٌ تَنْتَجُ إِفَرَازًا هِرمُونِيًّا إِلَى الدَّمِ.

171 **endocytosis**

*endocytose*

عَمَلَيَّةٌ نَشِيطةٌ يَجْثُدُ بِهَا إِدْخَالُ مَوَادٍ خَارِجِيَّةٍ إِلَى السِّيَتوِبَلاَزْمَا، إِمَّا بِالْالْتَهَامِ أَوْ بِالْامْتَصَاصِ الْخَلُوِيِّينِ.

172 **endogenous**

*endogène*

داخليٌّ للنَّشَاءُ

- مَا يَنْشَأُ وَيَنْمُو مِنْ بَنِيَّةِ دَاخِلِيَّةٍ.

- مَرْتَبَطٌ بِاسْتِقْلَابِ الْمَكَوْنَاتِ الْأَزُوتِيَّةِ لِلْخَلَايَا وَالنَّسَجِ.

173 **endopeptidase**

*endopeptidase*

بيتيداز دَاخِلِيٌّ

وَاحِدٌ مِنْ مَجْمُوعَةِ إِنْزِيمَاتٍ تُحَلِّمُهُ الرَّوَابِطُ الْبَيْتِيَّةُ فِي دَاخِلِ السَّلاَسِلِ الطَّوِيلَةِ لِجَزِيَّاتِ الْبِروْتَينِ، مُثَلُّ الْبِيسِينِ وَالْتَّرِيَبِيسِينِ.

174 **endoplasm**

*endoplasme*

بِلَازْمَا دَاخِلِيَّةً

الْقَسْمُ الدَّاخِلِيُّ شَبَهُ الْمَائِعِ مِنِ السِّيَتوِبَلاَزْمَا.

175 **endosmosis**

*endosmose*

نَضْحٌ دَاخِلِيٌّ

- مَرْوَرُ سَائِلٍ إِلَى دَاخِلِ الْخَلِيَّةِ عَبْرِ غَشَائِهَا الْخَلُوِيِّ.

- مَرْوَرُ مَادَةٍ (مُثَلُّ مَادَةٍ ذاتِ فَعَالِيَّةٍ سَطْحِيَّةٍ) عَبْرِ غَشَاءِ مَنْطَقَةِ ذاتِ تَرْكِيزٍ مُنْخَضٍ إِلَى مَنْطَقَةِ ذاتِ تَرْكِيزٍ مُرْتَفَعٍ، قَارَنَ بِـ *exosmosis*.

176 **endothermic**

*endothermique*

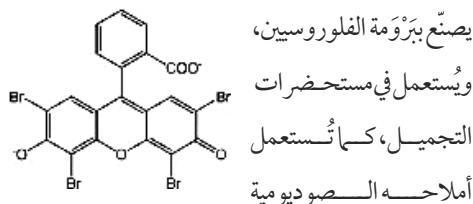
ماصٌ لِلْحَرَارَةِ

ما يَنْشَأُ بِامْتَصَاصِ الْحَرَارَةِ أَوْ يَدُلُّ عَلَى هَذَا الْامْتَصَاصِ.

يُسَمَّى أَيْضًا *endoergic*.

177	<b>energetic</b>	طاقٍ	مُرَكَّب عضوي في جزيئه مجموعة هيدروكسيل OH مجاورة لرابطة مزدوجة، يتغير مع الشكل الكيتوني في التماكب التزوجي الكيتو - إينولي، مثاله إستر الأسيتو أسيتيك .CH <sub>3</sub> COH=CHCO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> . انظر tautomerism
178	<b>energy</b>	طاقة	$\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\underset{  }{\text{C}}}-\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5 \rightleftharpoons \text{CH}_3-\overset{\text{OH}}{\underset{ }{\text{C}}}=\text{CHCOOC}_2\text{H}_5$ <p style="text-align: center;">الشكل الكيتوني الشكل الإينولي</p>
183	<b>enolase</b>	إنولاز	إنزيم بليوري يؤدي دوراً هاماً في استقلاب الكربوهيدرات بتحفيز التحول العكوس لحمض الفسفوغليسيريك إلى حمض الفسفوبيروفيك.
179	<b>energy level</b>	مستوى الطاقة	$\text{enolase}$ $\text{éolase}$
180	<b>English degree</b>	درجة إنكليزية	$\text{enolate}$ $\text{énolate}$
181	<b>English vermillion</b>	زنجرف قانٍ	$\text{مشتق الفلزي} \text{ لـ} \text{إينول}.$
182	<b>enol</b>	إينول	$\text{إينولي}$ $\text{énol}$
184	<b>enolate</b>	إينولات	ما يدلّ على إينول أو يرتبط به.
185	<b>enolic</b>	إينولي	$\text{enolization}$ $\text{énolisation}$
186	<b>enolization</b>	تَأْنُول	نشوء الإينول.
187	<b>enol-keto tautomerism</b>	صِنْوِيَّة إِينُولِيَّة - كيتونية	$\text{énol-céto toutomérie}$ $\text{صنوية يتوازن فيها الشكلان الإينولي والكيتوني}$ $\text{لُرَكَب مثل إستر الأسيتو أسيتيك. انظر enol.}$
188	<b>entity</b>	كيان	$\text{entité}$ $\text{ذو وجود مستقل وقائم بذاته.}$

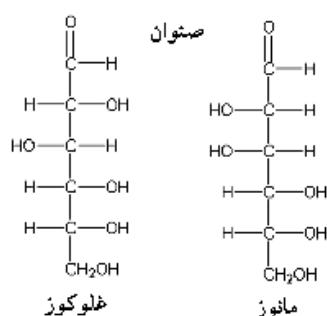
189 ensemble	مجموعـة	194 entropy of activation	أنتروربية التنشيط
<i>ensemble</i>		<i>entropie d'activation</i>	
Lat. insimul معًا		مقدار الفرق بين أنتروربية مُعَقَّد منشط في تفاعل	
جملة مكوّنات تَصنُع وحدةً عضوية.		كيميائي وأنتروربية المواد المتفاعلة.	
190 enthalpy	أنتالبيـة	195 environment	بيئة، محـيط
<i>enthalpie</i>		<i>ambiance, voisinage</i>	
Gr. enthalpein سخونـة		- الظروف الخارجية والمؤثرات الفاعلة في تطور	
مقدار ترموديناميـكي (تابع حالة) يُرمز له بالحرف H،		الكائنات الحية وحياتها.	
ويساوي الطاقة الداخـلية للجملـة E، مضـافاً إلـيـها		- الظروف والمؤثرات التي تحدد سلوك جملـة فيزيـائية.	
جـداء ضـغـطـها P فـي حـجمـها V: H=E+PV؛ يـعطـى			
تـغـيـرـها تـحـتـ ضـغـطـ ثـابـتـ بـالـعـلـاقـةـ:			
$\Delta H = \Delta E + P\Delta V$			
.heat content			
تعرف أـيـضاـ بـالـمحـتوـيـ الحرـارـيـ			
191 enthalpy of formation	أنتالبيـة التـكـوـنـ	196 enzyme	إنـزـيمـ
<i>enthalpie de formation</i>		<i>enzyme</i>	
تـغـيـرـ الأـنـتـالـبـيـةـ الذـيـ يـرـافقـ تـكـوـنـ مـوـرـكـبـ.		خـمـيرـةـ	
192 entrance slit	شقـ الدـخـولـ	Gr.enzymos	
<i>fente d'entrée</i>		برـوتـينـ مـعـقـدـ يـحـفـزـ تـفـاعـلـاـ كـيـمـيـائـاـ حـيـوـيـاـ نـوعـيـاـ،	
شقـ دـخـولـ ضـيـقـ مـثـلـ شـقـ يـمـرـ عـبـرـهـ الضـوءـ إـلـيـ المـطـيـافـ.		تـنـتـجـهـ الـخـلـاـيـاـ الـحـيـةـ، وـهـوـ ضـرـوريـ لـلـحـيـاـ إـذـ يـحـفـزـ	
193 entropy	أنـتـرـوـبـيـةـ	مـعـظـمـ تـفـاعـلـاتـ الـخـلـيـةـ، مـثـلـ تـفـاعـلـاتـ الـحـلـمـهـ	
<i>entropie</i>		وـالـأـكـسـدـهـ، دـوـنـ أـنـ يـعـانـيـ تـلـفـاـ مـلـحوـظـاـ؛ وـهـوـ عـلـىـ	
مقدار ترموديناميـكي (تابع حالة) يـرـمزـ لـهـ بـالـحـرـفـ S، يـعـرـفـ طـاقـةـ الـجـملـةـ التـيـ يـسـتـحـيلـ تـحـويـلـهـاـ إـلـىـ		دـرـجـةـ عـالـيـةـ مـنـ التـوـعـيـةـ وـالـتـفـرـدـ، يـحـتـاجـ، لـلـقـيـامـ	
عـملـ، وـيـعـرـفـ تـغـيـرـهاـ فـيـ جـملـةـ عـكـوسـةـ بـكـيـةـ الـحـرـارةـ		بـعـلـمـهـ، إـلـىـ مـنـشـطـ مـثـلـ تـمـيمـ إنـزـيمـيـ. يـسـتـعـملـ أـحـيـاـنـاـ	
الـتـيـ تـبـادـلـهـاـ الـجـملـةـ مـعـ الـوـسـطـ الـخـارـجـيـ مـقـسـومـةـ		خـارـجـ الـعـضـوـيـةـ الـحـيـةـ فـيـ تـفـاعـلـاتـ صـنـاعـيـةـ مـثـلـ	
عـلـىـ درـجـةـ حرـارـتهاـ التـرـمـودـيـنـامـيـكـيـةـ: $dS = \frac{dQ}{T}$ ، تـعـدـ		الـتـخـمـرـ وـصـنـاعـةـ الـجـبـنـ وـدـبـغـ الـجـلـودـ. اـنـظـرـ apoenzyme	
الـأـنـتـرـوـبـيـةـ مـقـيـاسـاـ حـالـةـ عـدـمـ اـنـظـامـ الـجـملـةـ، وـيـدـلـ		.holoenzyme، coenzyme	
تـزـايـدـ مـقـدارـهـاـ عـلـىـ تـزـايـدـ حـالـةـ عـدـمـ اـنـظـامـ، لـذـلـكـ			
فـهـيـ تـغـيـرـ، بـيـنـ حـالـاتـ الـمـادـةـ الـثـلـاثـ، عـلـىـ النـحـوـ			
(صلـبـ) S > (سـائلـ) S > (غازـ) S			
197 enzyme inhibition	تشـيـطـ الإنـزـيمـ		
<i>inhibition d'enzyme</i>			
كـبـحـ إنـزـيمـ كـلـياـ أوـ جـزـئـياـ نـتـيـجـةـ الفـعـلـ مـتـبـادـلـ بـيـنـ			
وـبـيـنـ مـثـبـطـ.			
198 eosin	إـيوـزـينـ		
<i>éosine</i>			
Gr.eos بـزوـغـ			
صـبغـ بـلـوـرـيـ أحـمـرـ مـتـأـلـقـ صـيـغـتهـ			
<chem>C20H8Br4O5</chem>			



وَالْبُوتَاسِيُّومِيَّةُ فِي صَنَاعَةِ الْأَخْبَارِ وَالْأَصْبَغَةِ الْعَضْوِيَّةِ  
الْحُمَّاءِ وَمَسْتَحْضَرَاتِ صِيدَلَانِيَّةِ.

**199 epimer** صنو  
*épimère*

أَحَدُ مَتَصَاوِغَيْنِ فَرَاغِيَّيْنِ لُرْكَبٍ يَحْويُ أَكْثَرَ مِنْ ذَرَّةٍ  
كَرْبُونَ لَا مَتَنَاظِرَةٌ، يَخْتَلِفُ أَحَدُهُمَا عَنِ الْآخَرِ  
بِالْمَوْاقِعِ النَّسْبِيَّةِ لِذَرَّةِ الْهَيْدِرُوْجِينِ H وَلِزَمْرَةِ  
الْهَيْدِرُوكَسِيلِ OH عَلَى ذَرَّةِ كَرْبُونَ لَا مَتَنَاظِرَةٍ وَاحِدَةٍ.

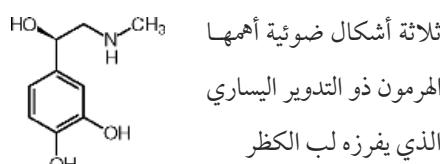


**200 epimerase** إيميراز  
*épimérase*

إِنْزِيمٌ يُحَفِّزُ إِعَادَةَ تَرْكِيبِ زَمَرِ الْهَيْدِرُوكَسِيلِ عَلَى رَكَازَةِ.

**201 epinephrine** إينيفرين  
*épinéphrine*

مُرْكَبٌ بَلْوَرِيٌّ ضَعِيفُ الْقَاعِدَيَّةِ عَدِيمُ الْلُّونِ صِيغَتُهُ  
 $(HO)_2C_6H_3CH(OH)CH_2NHCH_3$ . يَوْجُدُ عَلَى



وَالَّذِي يَعْمَلُ عَلَى زِيادةِ الضَّغْطِ الدَّمَوِيِّ النَّاجِمِ مِنْ  
تَشْيِطِ حَرْكَةِ الْقَلْبِ وَانْقَبَاضِ الْأَوْعِيَّةِ الدَّمَوِيَّةِ  
الْمُحِيطِيَّةِ. يُسَمَّى أَيْضًا: *adrenaline*.

**202 epithelium** ظِهَارَة  
*épithélium*

نَسِيجٌ حَيَوَانِيٌّ أَوْبَرِيٌّ يَتَمَيَّزُ بِخَلَالِيَا شَدِيدَةِ التَّقَارِبِ  
وَبِمَادِيَّةِ بَيْنِ خَلْوَيَّةِ قَلِيلَةٍ، يَعْطِيُ الْأَسْطَحَ الْحَرَّةَ وَيُبَطِّنُ  
تَجاوِيفَ الْجَسَمِ وَالْقَنَوَاتِ.

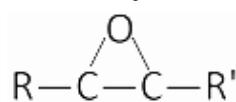
**203 epoxidation** أبوكسدة  
*époxydation*

تَفَاعُلُ نَشَوَّهٌ مُرَكَّبٌ إِبُوكَسِيدِيٌّ، مَثَلُ تَحْوُلِ الْإِيْتِيلِينِ  
غَيْرِ الْمُشَبِّعِ  $H_2C=CH_2$  إِلَى أَكْسِيدِ الْإِيْتِيلِينِ  
(إِبُوكَسِيِّ الْإِيْتِانَ).



**204 epoxide** إيبوكسيد  
*époxyde*

مَجْمُوعَةٌ فَعَالَةٌ مُثَلُ أَكْسِيدِ الْإِيْتِيلِينِ، فِيهَا ذَرَّةٌ  
أَكْسِجينٌ مَرْتَبَطَةٌ بِذَرَتَيِنِ مِنِ الْكَرْبُونِ مَتَرَابِطَتِينِ.



**205 epoxy** إيبوكسي  
*epoxy*

سَابِقَةٌ تَدَلُّ عَلَى وُجُودِ الزَّمْرَةِ  $C-O-C$  فِي جَزِيءِ مَا



مُثَلُ إِبُوكَسِيِّ الْإِيْتِانَ  
**206 epoxy resin** راتين إيبوكسيدي  
*résine epoxy*

رَاتِينٌ مُتَعَدِّدُ الْإِيْتِرِ مَتَصَلِّبٌ حَرَارِيًّا يَمْتَازُ بِقُوَّتِهِ وَمَرْوِنَتِهِ  
الْعَالِيَّةِ وَتَقَلُّصِهِ الْمُنْخَفِضِ وَقُوَّةِ التَّصَاصَةِ وَمَقاوِمَتِهِ الْمُوَادِ  
الْكِيمِيَّيَّةِ. يُسَعْمَلُ فِي صَنْعِ الْأَطْلَيَّةِ وَالْلَّوَاصِقِ.

207	<b>epsom salt</b> <i>sel d'epsom</i>	ملح إبسوم MgSO <sub>4</sub> .7H <sub>2</sub> O	ثابتة التوازن ثابت التوازن constant d'équilibre
	ملح بلوري صيغته MgSO <sub>4</sub> .7H <sub>2</sub> O، ذو خصائص مُسَهَّلةٍ يُستعمل في الطب وفي صناعة الجلود والنسيج.		مقدار ثابت يعبر عن حالة جملة كيميائية متوازنة بدلاً لـ تراكيز (فعاليات) مكوناتها. ففي الجملة المتوازنة bB+dD ⇌ eE+hH يعبر عن ثابتة التوازن $K_e$ بالعلاقة:
208	<b>equation</b> <i>équation</i>	معادلة Lat.aequatio (v.aquare)	$K_e = \frac{a_E^e \cdot a_H^h}{a_B^b \cdot a_D^d}$ حيث يدل الرمز a على فعالية المكون E أو تركيزه و e على عدد مولاته في الجملة.
	(يساوي) تعبر يمثل تفاعلاً كيميائياً، باستعمال رموز كيميائية؛ وقد اصطلاح فيه على كتابة صيغ الموارد المتفاعلة إلى يسار الرمز الدال على المعادلة، وصيغ الموارد الناتجة من التفاعل إلى يمينه. ويُدلّ عادة على المعادلة بأحد الرموز →، أو =، أو ⇌ (إن كان التفاعل عكوساً). لا تعني هذه الرموز كلمة «تساوي»، بل تعني «تعطى».		متتساوي المولات équimoléculaire ما يدل على أعداد متتساوية من المولات، مثل مزيج متتساوي المولات من الكلور وثنائي أكسيد الكبريت: .Cl <sub>2</sub> +CO <sub>2</sub>
209	<b>equation of state</b> <i>équation d'état</i>	معادلة حالة معادلة تعبّر عن العلاقة بين ضغط كمية معينة من مادة، وحجمها ودرجة حرارتها المطلقة.	معدات équipement, appareillage الأجهزة والأدوات وسوها المستعملة في عمليةٍ أو في إجراء ما.
210	<b>equatorial</b> <i>équatorial</i>	استوائي - ما يتشرّ في اتجاه يقع بوجهِ أساسي في مستوى بنية حلقيّة مثل الهاكسان الحلقي. - ما يتميّز بروابط تتشرّ على هذا النحو.	تكافؤ équivalence Lat.aequivalentia حالة أو صفة شيئاً أو أمرين متعدلين.
211	<b>equilibrium</b> <i>équilibre</i>	توازن تساوي الوزن Lat. aequilibrium	نقطة التكافؤ point d'équivalence نقطة المعايرة التي يتعادل عندها كيميائياً مقداراً المادة المعايرة والمادة المعايرة.
	حالة ديناميكية تصف تفاعلاً كيميائياً عكوساً عندما تساوي سرعاً شطريه، المباشر والراجح، وتتميز بالمحافظة على وضعها وتركيبيها ما لم يؤثّر فيها مؤثر خارجي.		مكافئ (تساوي القيمة) Lat.aequivalens (v.aequivalere)
212	<b>equilibrium constant</b> <i>constante d'équilibre</i>		
	ثابتة التوازن ثابت التوازن constant d'équilibre		

<p>ما له مقدرة الارتباط ذاتها التي لآخر. انظر equivalent weight.</p>	<p><b>إرغوستيرول</b> <b>ergosterol</b> ستيرول بلوري صيغته <math>C_{28}H_{43}OH</math> لا يذوب في الماء، يوجد في الإرغوت وال الخميرة ويتحول إلى الفيتامين <math>D_2</math> بعمرّضه للأشعة فوق البنفسجية.</p>
<p><b>218 equivalent conductivity</b> <b>conductivité équivalente</b> خاصية مركب كهربائي في محلول، تساوي توصيليته النوعية مقسومة على عدد مكافئاته الغرامية في 1 سم<sup>3</sup> من المذيب.</p>	<p><b>إرغوت</b> <b>ergot</b> أحد خمسة أزواج متصاوغة ضوئياً لأنسباه فلويات يستحصل عليها من الفطر claviceps purpurea. والمصاوغات الميسرة (ذات التدوير اليساري) هي وحدها الفعالة وظيفياً.</p>
<p><b>219 equivalent weight</b> <b>poids équivalent</b> مقدار المادة الذي يتفاعل كيميائياً مع مقدار محدد من مادة معيارية (هو 1 غ هيدروجين أو 8 غ أكسجين)؛ وهو، للعنصر، كتلته الذرية النسبية مقسومة على تكافئه، ولحمضٍ، ما حوى 1 غ من الهيدروجين الحمضي، أي الهيدروجين الذي يتفاعل مع قاعدة في تفاعل تعديل، ولقواعدٍ، ما تعادل مع وزن مكافئ لحمض. أما الوزن المكافئ لمُركب فيتوقف على طبيعة التفاعل الذي يشارك فيه.</p>	<p><b>دورق إرنليهير</b> <b>balloon Erlenmeyer</b> قارورة زجاجية مخروطية ذات قعر واسع مسطّح وعنق ضيق، يتيح شكلُها خصّ ما تحتويه من سائل على نحو جانبي دون خشية من انسكابه.</p>
<p><b>220 erbium</b> <b>erbium</b> عنصر فلزي ترابي نادر، رمزه Er وعدده الذري 68 وكتلته الذرية النسبية 167.26؛ درجة انصهاره 1500° س، ثلاثي التكافؤ من زمرة الالانتنيات الواقعة في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري.</p>	<p><b>تحاث، تعرية</b> <b>erosion</b> érosion Lat. erosio (v. erodere) تلف سطح فلزّي بفعل السّحاج الذي يسبّب سائل متّحرك أو غاز. يسّرع هذا التلف بوجود جسيمات صلبة معلقة في السائل المتّحرك.</p>
<p><b>221 erg</b> <b>erg</b> واحدة الطاقة أو العمل في الجملة السّغبية، وتساوي العمل الذي تقوم به قوة شدّتها دينة واحدة عندما تنتقل نقطة تأثيرها، في اتجاهها، مسافة 1 سم.</p>	<p><b>خطأ</b> <b>error</b> erreur Lat. error (v. errare) (يختيء) الفرق بين قيمة ملاحظة أو مقيسة أو محسوبة لمقدار وما يعتبر قيمته الحقيقة.</p>
<p><b>227 erythema</b> <b>érythème</b> حُمامى</p>	

		- المادة الطيارة في العطر.
		- أفضل ما يميّز الطبيعة الفردية والحقيقة الأساسية لشيء أو لأمر.
228 erythrite	إريثريت <i>erythryte</i>	جوهري، أساسى، ضروري <i>essentiel</i>
	معدن من زرنيخات الكوبالت المائية صيغته $\text{Co}_3(\text{AsO}_4)_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ يوجد متبلوراً بلورات أحادية الميل.	ما هو بذاته الأساس أو الضرورة لما يرتبط به.
229 erythrocyte	كرية حمراء <i>érythrocyte</i>	حمض أميني ضروري <i>acide aminé essentiel</i>
	خلية دموية تكون مُنسّواة (ذات نواة) في سائر الفقاريات، عدا الإنسان، وتحتوي على الهيموغلوبين (خضاب الدم) الذي يساعد على نقل الأكسجين.	أحد الحموض الأمينية الشائنة التي لا غنى عنها للنمو الأمثل؛ وهي لا تنشأ في الجسم، أو تنشأ فيه بمقادير غير كافية، لذلك يجب أن يزوده بها النظام الغذائي. وهذه الحموض هي: الإيزولوسين، اللوسين، الليزين، المتيونين، فينيل الألانين، التيرونين، التريبتوفان، والفاللين.
230 erythroid	حمراني <i>érythroïde</i>	إستر <i>ester</i>
	ما يدلّ على الكريات الحمراء وطلاّعها (أسلافها)، وما يرتبط بها.	ester Lat.aether
231 erythrytol	إريثريتول <i>érythrytol</i>	مُركّب عضوي يقابل في تركيبه تركيب الملح في الكيمياء اللاعضوية؛ يُشتق باستبدال جذر الكيل عضوي بهيدروجين حمضي في جزيء الحمض. وهو غير أيوني بخلاف الملح الذي يقابله، مثل نترات الإيتيل $\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_3$ ونترات البوتاسيوم $\text{KNO}_3$ .
232 Escherichia coli	إشريكية قولونية <i>Escherichia coli</i>	أَسْرَة <i>esterification</i>
	النوع النموذجي للجنس escherichiaeae، يكوّن جزءاً من النبات الطبيعي للأمعاء عند الفقاريات ويفيد كشفها في الماء للدلالة على تلوثه بالبراز. يسمى أيضاً .colon bacillus	تفاعل حمض مع غُول، مثل التفاعل: $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$
233 essence	عطر، خلاصة <i>essence</i> Lat. <i>essentia</i>	تقدير، تخمين، تقييم <i>estimation, mesure</i> Lat. <i>aestimatus</i> (v. <i>aestimare</i> ) تحديد قيمة مقدار بدلالة معطيات غير وثيقة

الصلة به، أو دلالات غير تامة الوثائقية، أو بدلالة حسابات أولية أو تقديرية.

## 239 estradiol

*oestradiol*

هرمون جنسي أنثوي صيغته  $C_{18}H_{24}O_2$ . يوجد على شكلين متصاوغيين ألفا وبتا، ويعدّ الثاني أكثر الإستروجينات الطبيعية فعالية. يحضر بإرجاع الإسترون، أو يصنع اصطناعياً غير مباشر من الكوليستيرول.

## 240 estragol

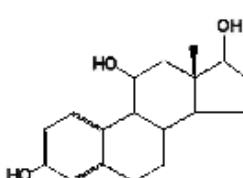
*estragol*

إيتير سائل صيغته  $C_3H_5C_6H_4-O-CH_3$ ، عديم اللون له رائحة اليانسون، يوجد في زيت الريحان وزيت الإستрагول يستعمل في صناعة العطور والمنكهات.

## 241 estriol

*estriol*

مُركب صيغته  $C_{18}H_{24}O_3$ ، يوجد مقترناً بحمض الغلوكونيك ومكوناً غلوكونيداً الإستريول الذي له فعالية بيولوجية ضعيفة. يوجد في بول الحواملي ويخضر بالاصطناع العضوي.



## إستراديول

## 242 estrogen

*oestrogène*

الاسم العام للهرمونات الجنسية الأنوثوية المسؤولة عن تطور الصفات الجنسية الأنوثوية الثانية، مثل تراكم الدهن ونمو الأثداء. تعدد الإستروجينات الطبيعية، مثل الإستراديل والإسترون والإستريول، مركبات ستيرويدية تُتَّج في المبيضين، وهناك إضافة إليها مركبات اصطناعية لا ستيرويدية، مثل الهاكزاستيرول، لها فعالية إستروجينية.

## إستروجين

## 243 estrone

*oestrone*

- هرمون إستروجيني بلوري أبيض صيغته  $C_{18}H_{22}O_2$ ، يوجد في بول الحواملي ويُصطنع.

- مركب ستيرويدي ذو فعالية

إستروجينية أضعف من فعالية بتا إستراديل وأقوى من فعالية ألفا إستراديل، يستعمل علاجاً تعويضياً إستروجينياً.

## 244 etching

*attaque*

تأكل سطح فلزّي بحمض بغية تحضيره لإجراء فحوص مجهرية له، أو لرسم صورة عليه.

## تنميش

## 245 etchant

*produit d'attaque*

كافش هو عادة محلول حمضي مدد يستعمل في عملية التنميش.

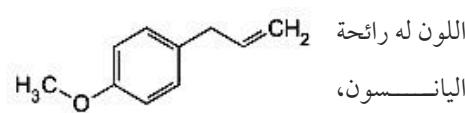
## منمس

## 246 ethanal

*éthanal*

.acetaldehyde

## إيتانال



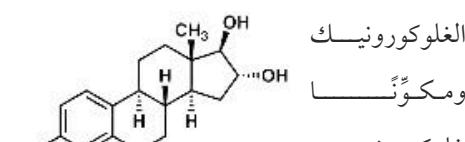
## إستрагول

## 245 etchant

*produit d'attaque*

كافش هو عادة محلول حمضي مدد يستعمل في عملية التنميش.

## منمس



## إستريول

## 246 ethanal

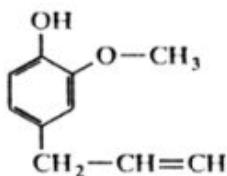
*éthanal*

.acetaldehyde

## إيتانال

247 ethanamide	إيتاناميد	(CO <sub>2</sub> و H <sub>2</sub> S من الغازات النفطية، وفي التنظيف الجاف وصنع الدهانات ومواد صيدلانية.	
<i>éthanamide</i>	مُركب بلوري أبيض صيغته CH <sub>3</sub> CONH <sub>2</sub> درجة انصهاره 82°س، ذو خصائص قاعدية ضعيفة، يستعمل مذيباً وفي عمليات الاصطناع العضوي.	إيتين	
248 ethane	إيتان	غاز عديم اللون قابل للاشتعال صيغته H <sub>2</sub> C=CH <sub>2</sub> يعرف أيضاً بالإيتيلين، يؤخذ من الغاز الطبيعي ومن غاز الفحم الحجري ومن النفط الخام. شديد الفعالية، يعد لذلك من أكثر المواد الاصطناعية استعمالاً حيث يستعمل في إنتاج العديد من اللدائن وسوها.	
<i>éthane</i>	ألكان غازي عديم اللون والرائحة، صيغته C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> يوجد في الغاز الطبيعي ويؤخذ متراجعاً ثانوياً من عمليات تكسير المشتقات النفطية. يستعمل وقوداً بوجه رئيسي، كما يُعد مصدرًا للإيتين (الإيتيلين) staggered conformation C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> انظر .eclipsed conformation	إيتير	
249 ethanoic acid	حمض الإيتانويك	زمرة من مركبات عضوية فيها ذرة أكسجين مرتبطة بجزئي ألكيل أو أريل R'-O-R . سائل لا ينحل في الماء صيغته C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -O-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ذو رائحة عطرية مميزة، يحضر بتقطير الإيتانول بوجود حمض الكبرتيك، وقد استعمل مخدراً في الماضي، ويستعمل الآن مذيباً. ويسمى أيضاً إيتير إيتيلي.	
250 ethanol	إيتانول	يعرف أيضاً بالغُول الإيتيلي، صيغته C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH، سائل عديم اللون ذو رائحة لطيفة يمتزج بالماء، يُنتج طبيعياً من تخمر السكر، ويُصنع بتفاعل الإيتين C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> مع الماء، وبإرجاع الإيتانال CH <sub>3</sub> CHO بوجود حفاز. يستعمل مذيباً ومطهراً وفي الكثير من عمليات الاصطناع العضوي.	أيتَّرة
251 ethanolamine	إيتانولامين	تحضير الإيتير من الغُول أو الفِنول . جذر أحادي التكافُف صيغته -C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O-. يسمى أيضاً إيتوكسي.	
<i>éthanolamine</i>	سائل عديم اللون صيغته HOCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> NH <sub>2</sub> يمتزج بالماء، يحضر من تفاعل الأمونيا وأكسيد الإيتيلين، ويستعمل مذيباً وفي نزع الغازات الحمضية (مثل	إيتيل	
256 ethyl	<i>éthyle</i>	جذر أحادي التكافُف صيغته -C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -، يشقق من الإيتان.	

257 ethylamine	إيتيل الأمين	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \\ \backslash \\ \text{O} \\ / \\ \text{CH}_2 \end{array}$	مُرَكَّب سام صيغته.
éthylamine			وهو غاز أو سائل (درجة غليانه 11°س) عديم اللون قابل للاشتعال، يصنّع بالأكسدة التحفيزية للإيتيلين. يستعمل في عمليات الاصطناع العضوي وفي التطهير بالبخار ومبيناً للحشرات.
258 ethylate	إيتيلات		
éthylate			
مُرَكَّب إيتوكسيل، وهو قاعدة تنشأ باستبدال فلز هيدروجين الزمرة الهيدروكسيلية OH في جزيء الغول الإيتيلي، مثل إيتيلات الألومنيوم Al(OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>3</sub> . وتسمى أيضاً إيتوكسيد.			
259 ethylation	أتيلنة		
éthylation			
إدخال الجذر الإيتيلي - C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> في مُرَكَّب.			
260 ethylene	إيتيلين		
éthylène			
انظر .ethene			
261 ethylene glycol	غликول الإيتيلي		علم السبيّبات
glycol d'éthylène			
غول ثائي الهيدروكسيل صيغته HOH <sub>2</sub> CCH <sub>2</sub> OH			
وهو سائل سميك، القوام حلو المذاق، يُصطنع بإماماهة الإيتيلين، ويستعمل مُبرّداً (في محركات الطائرات) ومانع تجمّد، وفي صناعة الراتينات والديناميت؛ يسمى أيضاً glycol.			
262 ethylene oxide	أكسيد الإيتيلين		أوجينول
oxide d'éthylène			
		$\text{CH}_2\text{CHCH}_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{OCH}_3)\text{OH}$	
			فينول عطري صيغته، وهو سائل عديم اللون، أو بلون أصفر خفيف له رائحة التوابل وطعمها، ذواب في المذيبات



العضوية يستخلص من زيت القرنفل ويستعمل في تحضير المنكهات والعطور والمواد الطبية والسنّية وفي صنع الفانيлиلا.

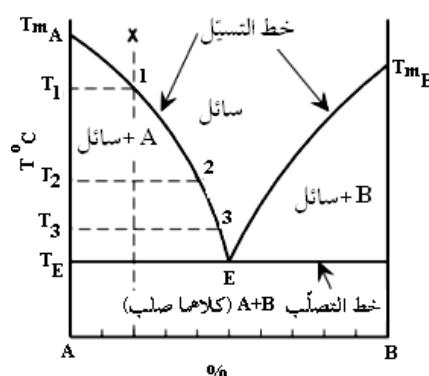
269 **eupotassium***eupotassium*

عنصر فلزي تراي نادر رمزه Eu عدده الذري 53 وكتلته الذرية النسبية 151.96، ودرجة انصهاره 1150° س، ثلاثي التكافؤ من زمرة الالانتانيدات الواقعه في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري.

270 **eutectic***eutectique*

Gr. eutektos سهل الانصهار

محلول أو سبيكة ذو تركيب يجعل درجة انصهاره  $T_E$  الدنيا بين درجات انصهار كل التركيبات الممكنة لمكوناته.

271 **eutectic point***point eutectique*

النقطة، على خطوط الأطوار، الدالة على المركب الأصهري وعلى درجة انصهاره.

النقطة الأصهريّة

272 **evaluation***évaluation*

تفحّص أمير الحكم على معناه / أو جدواه / أو مقداره / أو صفاته.

تقييم، تقدير

273 **evaporation***évaporation*

(يتبخّر)

تحول سائل إلى بخار قبل أن تصل درجة حرارته إلى درجة غليانه.

تبخّر

274 **evaporator***évaporateur*

جهاز يستعمل لتبخير جزئي أو كلي لمذيب من محلول، غالباً ما يكون الناتج محلولاً مرتكزاً من المادة المذابة أو مادةً صلبة.

مبيحّر

275 **evolution***évolution*

Lat. evolutio (v. evolvere) يمدد

سلسلة من التحولات المتالية في اتجاه ما، هو عادة من ظروفٍ أو حالةٍ أدنى إلى وضعٍ أفضل.

تطوّر

276 **exactitude***exactitude*

(يطلب)

كون نتيجة، أو أمر، دقيقة وصحيحة، أي متوافقة على نحو تمام مع واقعٍ أو حقيقةٍ أو معيارٍ معتمد.

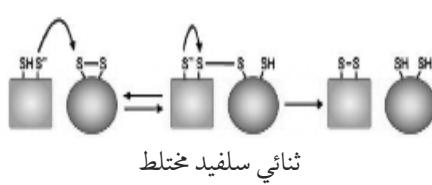
ضيّق

277 **example***exemple*

Lat. exemplum (v. eximere)

شيءٌ مفرد أو مظهر أو واقعٌ يعدُّ معتبراً عن مجموعة أو عن نمط أو عن سلوك.

مثال

278	<b>excess</b>	زيادة	الطاقة الدنيا الالزامية لنقل جملة من حالة إلى أخرى أعلى طاقةً، وهي عادة فرق الطاقة بين حالتها الطافية الدنيا والحالة المثاررة الخاصة الأعلى.
	<i>excès</i>		
	Lat. <i>excessus</i> (v. <i>excedere</i> )	(يزيد)	
		تجاوز حدّ أو مقدار.	
279	<b>excessive</b>	مفرط	<b>يُشير</b>
	<i>excessif</i>		
	ما يزيد على ما هو مألوف أو معتاد، أو ما يتميز بزيادة كبيرة بعده أو بمقداره.		ينقل إلكترونًا أو ذرّة أو جزيئًا أو جسيمًا إلى مستوى طافيٍ أعلى بالإشعاع أو بالتسخين أو بالرجم.
280	<b>exchange</b>	تبادل	حالة مثاررة
	<i>échange</i>		<i>état exité</i>
	أخذ أو إعطاء شيءٍ مقابل شيءٍ مكافئ آخر.		حالة جملة فيزيائية، مثل ذرّة أو جزيء، طاقتها أعلى من طاقتها في حالتها الدنيا (الأرضية). انظر <i>ground state</i> .
281	<b>exchange reaction</b>	تفاعل تبادل	إثارة
	<i>réaction d'échange</i>		<i>excitation</i>
	تفاعل تبادل فيه ذرتان أو أيونان أو مجموعتان، موقعيهما، كما في تفاعل تبادل أيوني. انظر .ion exchange		حالة كون شيءٍ مثاراً، أي أكثر فعالية من المعتاد.
			
282	<b>exchanger</b>	مبادل	يسبعد
	<i>échangeur</i>		
	جهاز يجري فيه تفاعل تبادل. انظر ion exchange .heat exchange		يقصي شيئاً عن موضع كان يشغل سابقاً، أو يحول بينه وبين المشاركة في أمر.
283	<b>excitation</b>	إثارة	مبدأ الاستبعاد
	<i>excitation</i>		<i>principe d'élimination</i>
	Lat. <i>excitatio</i> (v. <i>excitare</i> )	(يثير)	مبدأ ينص على أنه لا يمكن أن يوجد في ذرّة إلكترونان في حالة كمومية واحدة، أي لا يمكن أن يكون لهما الأعداد الكمومية الأربع ذاتها. يسمى .Pauli exclusion principle
284	<b>excitation energy</b>	طاقة الإثارة	يُفرغ
	<i>énergie d'excitation</i>		<i>excréter</i>
			Lat. <i>excernere</i>
			يُفرغ أو يطرح الفضلات أو المواد المؤذية والضارة.

291	<b>excretion</b>	إفراغ <i>excrétion</i>	إنزيم يعمل خارج الخلية التي تتنفس، بخلاف الإنزيم الداخلي. يسمى أيضًا ectoenzyme و extra cellular enzyme.
		التخلص من المواد الضارة أو غير المقيدة (مثل فضلات الاستقلاب) من جسم حي أو من البروتوبلازما بفعل نسجٍ خلائياً خاصاً. قارن بـ secretion.	
292	<b>exergonic</b>	مُطلق طاقة <i>exergonique</i>	<b>نَصْحٌ خارجي</b> - مرور سائل عبر غشاء الخلية من داخلها إلى خارجها. - مرور سائل عبر غشاء خلوي من منطقة ذات تركيز مرتفع إلى أخرى ذات تركيز أخفض. قارن بـ endosmsis.
		Lat.exo-+ergo عمل خارجي ما يتبع عملاً أو طاقة، ويتعلق الأمر غالباً بالتفاعلات الكيميائية الحيوية التي يكون لمنتجاتها النهائية طاقة حرّة أقلّ مما لموادها الأولية، لترافقها مع استقلاب هدّمي. قارن بـ endergonic.	
293	<b>exhaust (v)</b>	يستنفذ <i>épuiser</i>	<b>ناشر للحرارة</b> - يستخلص مادة بمذيب أو بإجراء ما إلى أقصى حد متاح، مثل أخذ السكر من المولاس. - يستهلك كل ما هو متوفّر أو متاح.
			.exothermic reaction انظر
294	<b>exhaustion</b>	إنهاك، استنفاد <i>épuisement</i>	<b>تفاعل ناشر للحرارة</b> réaction exothermique تفاعل كيميائي تتحرر فيه طاقة تنطلق من الجملة المتفاعلة إلى جوارها، ويرافقه تغيير سالب في الأنترالبيا $\Delta H$ .
		Lat.exhaustio (v.exhaurire) (يستنفذ) أخذ كل ما هو متاح من مادة ما.	
295	<b>exo-</b>	خارجي Gr. -exo	<b>يتوسع</b> يكبر ويزداد قياساً وحجماً وعدداً.
		سابقة بمعنى خارج أو خارجي، كما في exosmosis الدالة على مرور سائل من داخل الخلية إلى خارجها، أو الدالة على انتقال الحرارة من داخل جملة متفاعلة إلى خارجها.	
296	<b>exoenzyme</b>	إنزيم خارجي <i>exoenzyme</i>	<b>لدین متواضع</b> plastique dilaté, détendu لدین إسفنجي خفيف أدخلت فيه أثناء تصنيعه جيوب هوائية أو غازية. يستعمل عازلاً ويسمى أيضاً لدین رغوي foamed plastic.
300	<b>expand (v)</b>	(se) dilater Lat.expandere	<b>توسيع</b>
301	<b>expanded plastic</b>	لدین متواضع plastique dilaté, détendu	
		لدین إسفنجي خفيف أدخلت فيه أثناء تصنيعه جيوب هوائية أو غازية. يستعمل عازلاً ويسمى أيضاً لدین رغوي foamed plastic.	
302	<b>expansion</b>	dilatation, détente Lat.expansio (v.expandere)	<b>توسيع</b>

تزايد القياس والعدد والحجم، مثل تزايد حجم كتلة ثابتة من مادة، مأخوذة تحت ضغط ثابت، عند رفع درجة حرارتها.

303 **expectation**

توقع

*expectation*Lat.*expectatio* (v.*expectare*)

التوقع قُدُّماً لِسَبْقِ حدِثٍ أو نتيجة.

304 **experience**

خبرة

*expérience*Lat.*experiencia*

المعرفة والمهارة والممارسة الشخصية، المكتسبة باللاحظة المباشرة أو بالمشاركة في نشاط أو في فعالية.

305 **experiment**

تجربة

*expérience*Lat.*experimentus* (v.*experiri*)

عملية تجربى في شروط محددة بغية كشف شيء أو أمر، أو اختبار صحة فرضية أو التتحقق منها.

306 **experimental**

تجريبى

*expérimental*

ما يرتبط بالتجربة أو يدل عليها.

307 **explanation**

تفسير، شرح

*explication*Lat.*explanatio* (v.*explanare*)

تقديم الإيضاح المادفأ إلى فهم ما هو غير مدرك تماماً، وقد يكون ذلك بمقارنته بما يائله مما هو معروف ومؤلف.

308 **explosion**

انفجار

*explosion*Lat.*explosus* (v.*explodere*)

تمدد واندفاع قوى وصاعق يرافقه دوي وطب،

يسببه تحرر فجائي للطاقة الناجمة عن تفاعل كيميائي سريع جلاً أو عن تفاعل نووي أو عن تسرب غازات وأي خرة محفوظة تحت ضغط مرتفع، كما في انفجار مرجل بخاري.

309 **explosive**

مادة متفجرة، متفجر

*explosif*

مادة تشتعل عند تعرضها لضغط موضعى ناجم عن صدمة أو احتكاك أو شرارة، متفتككةً بسرعة كبيرة جداً ومطلقةً كميات كبيرة من الحرارة ومن الغازات التي تحدث ضغطاً عالياً عند تقددها في درجة حرارة الاشتعال المرتفعة جداً.

310 **exponent**

أس

*exposant*

عدد أو رمز يوضع في أعلى ويسار رمز أو مصطلح أو مقدار للدلالة على العملية الحسابية الواجب إجراؤها.

311 **exponential**

أسي

*exponentiel*

ما يتضمن أساً في عبارته.

312 **expression**

تعبير، عَصْر

*expression*Lat.*expressus* (v.*exprimere*)

- الدلالة بالكلمات أو بسوها عن فعل أو حدث أو موضوع.

- فصل سائل عن جملة ثنائية الطور بضغطها بين سطحين حتى يخرج السائل منها، وتحجز المادة الصلبة بين السطحين، كما في استخراج الزيوت النباتية من البذور.

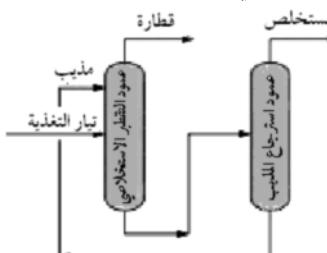
313 **extend (v)**

يتَمَدد، يَمْدُد

*se dilater, se développer*Lat.*extendere*

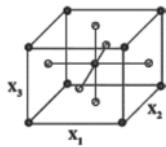
			خارجي
			320 <b>external</b>
			<i>externe</i>
			خارجي Lat. <i>externus</i>
			- ما يقع خارج نطاق تأثير أمر أو جملة، أو ما يدل عليه.
314	<b>extender</b>	تمدد	- ما هو غير أصيل وأساسي في جملة، مثل أسلاك التوصيل ومصدر الطاقة في جملة تحليل كهربائي.
	<i>diluant</i>		
			321 <b>extinct (v)</b>
			<i>éteindre</i>
			يُطفئ يُطفئ
			يُطفئ حداً لشيء، أو يلغيه، مثل إطفاء النار أو الحرائق.
315	<b>extensible</b>	مَدُودٌ	322 <b>extinction</b>
	<i>extensible</i>		انطفاء
			<i>extinction</i>
			Lat. <i>extinctio</i> (v. <i>extinguere</i> )
			(لم يعد يُنصح باستعمال هذا المصطلح الذي استعيض عنه بمصطلح الامتصاصية). انظر absorbance
316	<b>extension</b>	امتداد	323 <b>extinction coefficient</b>
	<i>extension</i>		معامل الانطفاء
			<i>coefficient d'extinction</i>
	يتمدد Lat. <i>extensus</i> (v. <i>extendere</i> )		.absorption coefficient انظر
	المدى الذي يمكن لجسم يتمدد أن يبلغه.		
317	<b>extensive</b>	شمولي، تمدد	324 <b>extinguish (v)</b>
	<i>extensif, développé</i>		يُطفئ
			<i>éteindre</i>
	يتمدد Lat. <i>extensivus</i> (v. <i>extendere</i> )		.extinct (v) انظر
	- متعدد المجالات والتطبيقات.		
	- يقبل التمدد في كل الاتجاهات.		
318	<b>extensive property</b>	خاصية شمولية	325 <b>extracellular</b>
	<i>propriété extensive</i>		خارج الخلية
			<i>extracellulaire</i>
	خاصية غير أصيلة في جملة، مثل الحجم أو الطاقة الداخلية، بل تتغير بتغيير كمية المادة في الجملة، وتكون قيمتها الكلية متساوية مجموع قيمها في كل من مكونات الجملة على حدة. قارن بـ intensive property		ما يقع أو يجري خارج خلايا الجسم.
319	<b>extent</b>	مدى	326 <b>extract</b>
	<i>étendue</i>		خلاصة
			<i>extrait</i>
	المجال، في الامتداد أو في التطبيق، الذي يمكن أن يصل إليه أمر أو شيء.		Lat. <i>extractus</i>
			- مستحضر هو جوهر المادة التي اشتُق منها.
			- مادة تفصل بمذيب عن مزيج سائل أو صلب.

327 <b>extract</b> (v)	يستخلص <i>extraire</i> Lat.(v. <i>extrahere</i> ) (يتزع)	331 <b>extractor</b> <i>extracteur</i> جهاز لاستخلاص مادة بواسطة مذيب أو بالقوة النابضة أو بالعصر أو بسوى ذلك من وسائل.
328 <b>extractant</b>	مستخلص <i>extracteur</i> السائل المستعمل لاستخلاص مادة مذابة من سائل آخر.	332 <b>extrapolation</b> <i>extrapolation</i> تقديرُ قيم مقادير أو دلالات، في مجالٍ لم تحدَّد فيه، بالاستدلال القائم على استمرار تلك القيم حين الانتقال إليه من مجالٍ حُددت فيه قيم تلك المقادير أو الدلالات.
329 <b>extraction</b>	استخلاص <i>extraction</i> فصل مادة مذابة من محلول بإضافة مذيب إليه لا يُمترِّج معه تألفه المادة المذابة أكثر من إفتتها مادة المحلول بحيث تنتقل إليه وتفصل معه. انظر .liquid-liquid extraction و extractive distillation	333 <b>extruder</b> <i>expulseur</i> آداة تُقْسِرُ السبائك أو البلاستيك المصهورة أو محلولها اللزج على المرور عبر فتحة أو قالب لإنتاج رقائق أو أنابيب.
330 <b>extractive distillation</b>	تقطير استخلاصي <i>distillation extractive</i> إجراء يتضمن اشتراك عمليّي تقطير مجزأً واستخلاص، يُعمد إليه عند فصل مكونات مزيج ذات قيم ضغط بخار متقاربة، يستعمل فيه عمود تقطير خاص يُرسَّل من أعلىه تيار نازل من مذيب ذي درجة غليان مرتفعة، يتحقق تماساً وثيقاً مع مكونات الطور البخاري المتقطر الصاعدة فيأخذ منها انتقائياً مكوّناً أو أكثر، ويستمر المكوّن المراد فصله في الصعود في العمود حيث يجري تكثيفه.	334 <b>extrusion</b> <i>expulsion</i> Lat. <i>extrusus</i> (v. <i>extrudere</i> ) يدفع - قَسْرُ بَلْمَرْ مصهور أو محلوله اللزج على المرور عبر ثقوب دقيقة في آلة خاصة بذلك. - تشكيل فلز أو لدين أو مطاط بقسره على المرور عبر فتحة قالب مصمم خصوصاً لإنتاج قطعة له الشكل المطلوب وذلك بعد تسخينه أو تسخين قالب أو تسخينهما كليهما.



# - F -

**1 face-centered cube** مكعب مرکزي الوجوه  
*cube à faces centrées*



وحدة بنوية بلورية على شكل  
 مكعب تُشَغِّل مراكز سطوحه  
 ورؤوس زواياها بنوع بنوي

واحد مثل الأيون  $\text{Na}^+$  أو الأيون  $\text{Cl}^-$  في بلورة  
 كلوريد الصوديوم  $\text{NaCl}$ .

**2 factor** عامل  
*facteur*

Lat. factor

- عنصر أو مؤثر أو ظرف يساهم في تحقيق غاية.
- مادة، مثل هرمون أو فيتامين، تشارك في عملية فيزيولوجية أو تحث على حدوثها.

**3 fahrenheit scale** سلم فهرنهايت  
*échelle fahrenheit*

سلم لدرجات الحرارة تكون فيه درجة غليان الماء مساوية  $212^\circ\text{F}$  ودرجة تجمده  $32^\circ\text{F}$  وذلك تحت الضغط الجوي النظامي؛ يرتبط بسلم سلزيوس بالعلاقة:  $\frac{C}{5} = \frac{F-32}{9}$  حيث  $C$  درجة الحرارة في سلم سلزيوس و  $F$  الدرجة ذاتها في سلم فهرنهايت.

**4 failure** إخفاق، عجز، قصور  
*échec, défaillance*

عدم المقدرة على تحقيق هدف منشود أو في القيام بوظيفة محددة.

**5 false** زائف  
*faux*

Lat.falsus (v.fallere) (يغش)  
 لا يتوافق مع الحقيقة والصواب، أو لا يدل مظهره على حقيقته.

**6 family** فصيلة، طائفة  
*famille*

Lat.familia عائلة

مجموعة من العناصر أو المركبات الوثيقة الصلة فيما بينها، مثل مجموعة العناصر في فصيلة فرعية في الجدول الدوري أو مجموعة المركبات العضوية التي تكون الألkanات.

**7 farad** فاراد  
*farad*

واحدة المواسعة في الجملة الدولية (متر، كغ، ثانية)  
 وهي مواسعة مكتف ينشأ بين لبوسيه كمون مقداره 1 فولط عندما يكون مقدار شحنته 1 كولون.

**8 faraday** فارادي  
*faraday*

كمية الكهرباء التي ينقلها مكافئ غرامي من عنصر في عملية كهرباء وتساوي 96500 كولون.

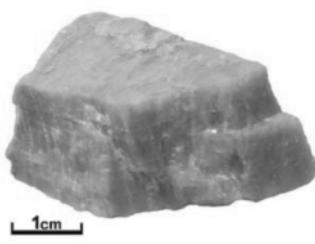
**9 Faraday's law (of electrolysis)** قانون فارادي  
*loi de Faraday (electrolyse)*

(في الكهرباء)

<p>قانون ينص على أن مقدار ما يتوضع (أو ينحل) من مادة على مساري أو نوعية التحليل الكهربائي، خلال عملية تحليل كهربلي، يتاسب هو وجاء الوزن المكافئ لل المادة في كمية الكهرباء التي تمتاز الدارة خلال العملية المذكورة.</p>	<p><b>تَعْبُّ</b> تَعْبُّ متزايد يلحق ب المادة نتيجة تعرضها لدورات متعاقبة من إجهادات أدنى من أن تسبب بكسرها.</p>
<p><b>10 fast</b> <i>rapide, solide</i> سرير، صامد سرير: صفة تدل في التقانات النووية على نترونات تتحرّك بسرعة تتيح لها التحرّر من النوى المفككة (بخلاف النترونات الحرارية البطيئة التي يختزل المعدّل سرعاًها).</p> <p>صامد: صفة تطلق على صباغ لا يتبدل لونه بتعرضه المديد للضوء ودرجات الحرارة المرتفعة وسواءها من الشروط المحيطة. وعادة ما تتفوق الأصبغة الالاعضوية بذلك على الأصبغة العضوية.</p>	<p><b>دُهْنِيٌّ، دَسِّم</b> <i>gras</i> ما يشتق من الدَّسَم أو ما له صلة كيميائية به مثل حمض دسم، أو ما يحوي دُهْنًا بمقادير كبيرة.</p>
<p><b>11 fastness</b> <i>stabilité</i> ثبات اللون قدرة صباغ ملوّن على البقاء على حاله دون تغيير عند تعرّضه لمؤثرات خاصة مثل الضوء والَّهَرُّؤ (الاهتراء) وفعل المواد الكيميائية وغير ذلك.</p>	<p><b>حُمْضُ دُهْنِيٌّ، حُمْض دَسِّم</b> <i>acide gras</i> حمض كربوكسيلي مشتق من دُهْن أو زيت حيواني أو نباتي أو محتوى فيه. يتكون من سلاسل من مجموعات الألكيلية فيها عدد زوجي من ذرات الكربون يقع بين 4 و 22، ويتميز بوجود مجموعة كربوكسيلية طرفية فيها. صيغته العامة <math>\text{CH}_3(\text{CH}_2)_x\text{COOH}</math>. قد تكون مشبعة، مثل حمض النخل، وغير مشبعة، مثل حمض الزيت، وصلبة ونصف صلبة وسائلة.</p>
<p><b>12 fat</b> <i>gras</i> Lat. <i>optimus</i> دُهْنٌ، دَسِّم صنف من مركّبات كيميائية صلبة أو نصف صلبة أو سائلة، لا تنحل في الماء وتنحل في المذيبات العضوية، وهي إستراتُ أغوارٍ ومحوضٍ دسمة مثل ثلاثيات الغليسيريد ذات الصيغة <math>\text{C}_3\text{H}_5(\text{OOCR})_3</math> التي يصنعها حمض دسم واحد أو أكثر، تؤخذ من النسج الدهنية للحيوانات ومن البذور الزيتية وتستعمل في صناعة الصابون ومواد الحماية والتزيلق وعوامل التطرية.</p>	<p><b>غَوْلُ دُهْنِي</b> <i>alcool gras</i> غَوْل أولي جزيئه ذو سلسلة مستقيمة غالباً، فيه عدد من ذرات الكربون يقع بين 8 و 20، يؤخذ من الدهون الطبيعية ويُصنع بطريقة أوكسو (OXO)، يستعمل في الصناعات الصيدلانية وفي صناعة اللدائن والمنظفات.</p>
<p><b>17 fatty amine</b> <i>amine gras</i> أمين دسم أمين اليفاتي نظامي صيغته <math>\text{RCH}_2\text{NH}_2</math> يشتق من الزيوت والدهون؛ ويكون مشبعاً أو غير مشبعاً، أوّلَّا أو ثانويّاً أو ثالثيّاً، تستنظم سلاسله الألكيلية في سلاسل مستقيمة ذات أعداد زوجية من ذرات الكربون تقع بين 8 و 22.</p>	

<b>18 fatty ester</b>	إستر دَسِّم	انظر positive feedback و negative feedback.
<i>ester gras</i>		
إستر حمض دسم، صيغته $\text{RCOOR}'$ ، استبدل بذرة هيدروجين حمضه $\text{RCOOH}$ مجموعة ألكيلية من عوّل أحادي الوظيفة $\text{R}'\text{OH}$ ; يُنتج الميتانول، وهو أكثر الأعوّال استعمالاً، إستراتٍ ميتيليةً ذات ضغط بخارٍ أعلى من ضغط بخار حموضها المقابلة، وهي لذلك أسهل تقطيراً.		
<b>19 fatty oil</b>	زيت دَسِّم	
<i>huile gras</i>		
زيت دسم سائل في درجات الحرارة الاعتيادية، يؤخذ من الأحياء البحرية ومن بعض النباتات، ويسمى أيضاً <i>fixed oil</i> تميّزاً له عن <i>volatile oil</i> .		
<b>20 favism</b>	فُوال	
<i>favisme</i>		
عوز إنزيمي في كريات الدم الحمراء يترافق مع تناول الفول الأخضر نيشاً، ويؤدي إلى انحلال الدم وشحوب اللون، يظهر في بلدان حوض البحر الأبيض المتوسط.		
<b>21 feature</b>	سمة، ملمع، مَعْلَم	
<i>caractère</i>		
العناصر الأساسية أو الخصائص والصفات التي تميّز شيئاً.		
<b>22 feedback</b>	تغذية راجعة	
<i>alimentation en retour</i>		
عودة المنتج أو جزء منه في عملية إلى درجة بدايتها بغية التحكم فيه.		
<b>23 feeding</b>	تلقيم	
<i>alimentation</i>		
آلية أو طريقة إيصال المواد المتفاعلة إلى جهاز التفاعل، مثل تغذية مفاعلٍ تغذيةً مستمرة أو متقطعة بمواد التفاعل.		
<b>24 feedstock</b>	مخزون التلقيم	
<i>magasin de réserve</i>		
مشتقات هيدروكربونية نفطية غازية أو سائلة، أو مُزُج (مزائج) من مركبات هيدروكربونية، يحضر منها الغازولين وزيت الوقود ومواد كيميائية أخرى بعمليات التكسير الحراري أو التحفيزي؛ من أنواعها الشائعة الإيتان، البروبان، البوتان، البنزين، التولوين، الكزيلين.		
<b>25 Fehling's solution</b>	محلول فهلنخ	
<i>solution de Fehling</i>		
محلول أزرق يحضر بمزج محلول قلوي من ملح روسييل (طرطارات الصوديوم والبوتاسيوم مع هيدروكسيد الصوديوم) بمحلول من سلفات النحاس، ويعده وسط أكسدة معتدلة للألدهيدات والغلوکوز وغيره من المواد المرجعة التي تختزل أيونات النحاس $\text{Cu}^{2+}$ مكونةً راسباً أحمر من الأكسيد $\text{Cu}_2\text{O}$ .		
<p>The diagram shows the chemical reaction between glucose and copper(II) sulfate. On the left, a glucose molecule (a six-carbon chain with hydroxyl groups) reacts with two molecules of copper(II) sulfate (<math>\text{Cu}^{2+}</math>). An arrow labeled "حرارة" (heat) points to the right, indicating the reaction conditions. On the right, the products are shown: a reduced form of the glucose molecule where one carbon has a hydroxyl group and another has a carbonyl group, along with a molecule of copper(II) oxide (<math>\text{Cu}_2\text{O}</math>). Below the reaction, the word "سكر" (sugar) is written above the glucose structure, and "مرجع" (reference) is written below the reaction arrow.</p>		
<b>26 feldspar</b>	فلدسبار	
<i>feldspar</i>		

اسم يطلق على مجموعة سيليكات الومينيومية للفلزات القلوية (البوتاسيوم، الصوديوم، الكالسيوم، الباريوم)، والشائع تجاريًا منها ما حوى البوتاسيوم، وصيغته  $KAlSi_3O_8$  وفيه القليل من الصوديوم. يعد مكوناً أساسياً في تركيب الصخور مثل الغرانيت والبازلت.



**27 felt** لباد

*feutre*

قماش من صوف ووبر وخيوط طبيعية أو صناعية متماسكة فيما بينها، دون فتل أو تشابك، بفعل الحرارة والرطوبة والضغط وإضافات كيميائية.

**28 femto** فمتو

*femto*

سابقة تدل على جزء واحد من  $10^{15}$  جزء من الواحدة التي تنسب إليها، مثل فمتو ثانية ويساوي  $10^{-15}$  ثا، وقد أمكن إنتاج نبضات ليزرية لا تزيد مدة كل منها على 30 فمتو ثانية.

**29 ferment** خمیرة

*ferment*

Lat.*fermentum*

عميل إنزيمي تستجه البكتيريا والفطور قادر، في وسط لا هوائي، على القيام بعمليات استقلالية مثل التخمير أو سواه.

**30 fermentation** تخمر

*fermentation*

Lat.*fermentatio* (v.)*fermentare*

تفاعل كيميائي يجري بمعزل عن الهواء، تحرّكه كائنات دقيقة حية مثل الإنزيمات وبعض أنواع البكتيريا، ويتضمن تحول الكربوهيدرات إلى غُول إيتيلي وغاز  $CO_2$ ، ويُمثل بالتفاعل:  $C_6H_{12}O_6 \xrightarrow{\text{وسط}} 2C_2H_5OH + 2CO_2$ . يسمى أيضًا *zymosis*.

**31 fermion**

فِرميون

*fermion*

جسم أولي مثل الإلكترون والبروتون والنترون لسيمه نصف عدد فردي من الوحدات الكثومية  $\frac{h}{2\pi}$ .

**32 fermium**

فِرميو

*fermium*

عنصر اصطناعي مشع رمزه Fm، عدده الذري 100، وعمره النصفي 3 ساعات. كشفه الفيزيائي الإيطالي إنريكو فيرمي سنة 1952 في حطام انفجار القنبلة الميدروجينية، وتم تحضيره منذئذ بقذف عناصر الكاليفورنيوم والبلوتونيوم والأينشتانيوم بالتنرونات في مسرع رحوي. له ثلاثة نظائر أعدادها الكتيلية 254، 256، 255

**33 ferric**

حديد III

*ferrique*

Lat.*ferrum*

ما يحتوي عنصر الحديد أو يدل عليه في مركبات يكون فيها في تكافه الثالثي الأعلى.

**34 ferric chloride**

كلوريد الحديد III

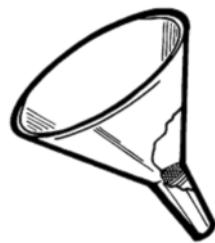
*chlorure ferrique*

ملح ميوع صيغته  $FeCl_3$ ، يحضر في شكله اللامائي بتسخين الحديد في جو من غاز الكلور ويكون على شكل بلورات كامدة تبدو بلون أحمر أو أخضر،

	يُكُون العدِيد من المَيْدَرَات الْبَلُورِيَّة، يَسْتَعْمَل مَؤَكِّسًا وَمَكْلُورًا وَحَفَازًا.	40 ferrous	حَدِيد II	
35 ferric oxide	أَكْسِيد الْحَدِيد III <i>oxide ferrique</i>	ferreux	ما يَحْتَوِي عَنْصِر الْحَدِيد أَو يَدْلُ عَلَيْهِ فِي مُرَكَّبَاتِ يَكُونُ فِيهَا فِي تَكَافِهِ الشَّانِيَّ الْأَدْنِي.	
	أَكْسِيد صِيغَتِه $\text{Fe}_2\text{O}_3$ يَعْرَف بِأَكْسِيد وَنَصْفِ الْحَدِيد، وَهُوَ عَلَى شَكْلِ بَلُورَاتِ حَمْرَاء أَوْ سُودَاء، يَوْجِدُ فِي الطَّبِيعَةِ عَلَى شَكْلِ هِيمَاتِيتِ وَأَشْكَالِ مَمِيَّةٍ مُثَلِّ الْلِيْمُونِيتِ، وَيَحْضُرُ صَنَاعِيًّا. يَسْتَعْمَلُ فِي عَمَلِيَّاتِ الصَّبَاغِ وَسُواهَا. انْظُرْ إِلَى hematite وَ limonite.	41 ferrous chloride	كَلُورِيد الْحَدِيد II <i>chlorure ferreux</i>	
	ملح مَيْوَع صِيغَتِه $\text{FeCl}_2$ يَحْضُرُ الْلَامَائِيَّ مِنْهُ بِتَسْخِينِ الْحَدِيدِ فِي جَوٍ مِنْ $\text{HCl}$ عَلَى شَكْلِ بَلُورَاتِ عَدِيمَةِ اللَّوْنِ، يَسْتَعْمَلُ مَرَسَّخًا فِي الصَّنَاعَاتِ النَّسِيجِيَّةِ وَفِي عَمَلِيَّاتِ التَّعْدِينِ.	42 ferrous oxide	أَكْسِيد الْحَدِيد II <i>oxide ferreux</i>	
36 ferricyanide	سِيَانِيد الْحَدِيد III <i>cyanure ferrique</i>	أَكْسِيد صِيغَتِه $\text{FeO}$ ، يَعْرَفُ بِأَحَادِيِّيِّ أَكْسِيدِ الْحَدِيدِ وَيَحْضُرُ مَسْحُوقًا أَسْوَدَ بِتَسْخِينِ أَوْكَزَالِتِ الْحَدِيدِ II.	43 ferrous sulfate	كَبْرِيَّاتِ الْحَدِيد II <i>sulfate</i>
37 ferritin	فَرِيَتِين <i>ferritine</i>	ملح قَابِض صِيغَتِه $\text{FeSO}_4$ يَحْضُرُ عَلَى شَكْلِ بَلُورَاتِ سِبَاعِيَّةِ الْمَيْدَرَاتِ $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ذَاتِ لَوْنِ أَخْضَرٍ باهِتٍ، يَسْتَعْمَلُ فِي صَنَاعَةِ الْأَصْبَغَةِ وَالْأَحْبَارِ وَفِي تَحْضِيرِ أَمْلَاحِ حَدِيدِ أَخْرِيٍّ.	44 fertility	خَصْوَبَة <i>fertilité</i>
	بروتِينِيَّ بَلُورِيَّ بَلُونِ الْعَنْبَرِ يَحْوي الْحَدِيدَ عَلَى وَجْهٍ مَعْقَدٍ مِنْ فَسَفَاتِ وَهِيدْرُوكَسِيدِ الْحَدِيدِ III، وَتَرِيدُ نَسْبَتِهِ فِيهِ عَنِ 20%. يَكْثُرُ فِي الْكَبَدِ وَالْطَّحَالِ وَيُعَدُّ آلِيَّةُ الْجَسْمِ لِتَخْرِينِ احْتِيَاطِيَّةٍ مِنْ عَنْصِرِ الْحَدِيدِ.	Lat.fertilitas	خَصْوَبَة حَالَةٌ تَدَلُّ عَلَى وَفْرَةِ الإِنْتَاجِ.	
38 ferromagnetic	مَغَنْطِيسِيَّ حَدِيدِيٌّ <i>ferromagnétique</i>	45 fertilizer	سِمَاد، مَحْضَبٌ <i>engrais</i>	
	صَفَةُ لَوَادِ ذاتِ مَغَنْطِيسِيَّةٍ حَدِيدِيَّةٍ.			
39 ferromagnetism	مَغَنْطِيسِيَّةٍ حَدِيدِيَّةٍ <i>ferromagnétisme</i>			
	خَاصَيَّةٌ تَتَجَلِّي بِنَفْوَذِيَّةٍ مَغَنْطِيسِيَّةٍ عَالِيَّةٍ وَبِمَغَنْطِيسِيَّةٍ وَبِطَاءٍ مَتَبَقِّيَّينَ بَعْدِ زَوَالِ الْمُؤَثِّرِ الَّذِي أَحْدَثَهَا، تَظَاهِرُ فِي عَنَاصِرٍ مُثَلِّ الْحَدِيدِ وَالْنِيْكَلِ وَالْكُوبَالْتِ، وَفِي سَبَائِكِ مُخْتَلِفةٍ.			

<p><b>46 fetal hemoglobin</b> هيموغلوبين جنيني  <i>hémoglobine foetale</i></p> <p>هيموغلوبين يكُون على نحوٍ طبيعي عند الجنين <b>السُّوَيِّ</b> نصفَ ما فيه من هيموغلوبين، في حين يوجد بمقادير دنيا عند البالغين. وتطابق السلاسل ألفا (<math>\alpha</math>) فيه مع مثيلتها لدى هيموغلوبين الإنسان البالغ، في حين تتشابه السلاسل غاما (<math>\gamma</math>) فيما بينها حيث تتطابقان في نهاية العام الأول.</p>	<b>50 fibrinogen</b> مولَّد الليفين، مولَّد الفبرين <i>fibrinogène</i> بروتين بلازمي ينشأ في الكبد ويوجَد في بلازما الدم، يُعد طليعة الليفين ويتحول إليه بفعل الترومرين عند <b>تجلُّط الدم</b> .
<p><b>47 fiber</b> ليف  <i>fibre</i>      ليف      Lat.<i>fibra</i></p> <p>مادة طبيعية مثل الصوف والقطن، واصطناعية مثل النايلون ومتعدد الإستر، تكون على شكل شعيرات طويلة منتهية بـ <b>سُّتّعمل</b> في صناعة النسيج.</p>	<b>51 fibroin</b> فُبرُويْن <i>fibroïne</i> بروتين غير منحل تفرزه العناكب ودودة القرز، يحيى شعيرات من ليف الحرير الخام متجمعة بفعل السرسين.
<p><b>48 fiber glass</b> ليف زجاجي  <i>verre fibreux</i></p> <p>ليف اصطناعي يصنع ببشت الزجاج المصهور بسرعة كبيرة من ثقوب صغيرة جدًا تقع قطراتها بين 0.005 و 0.2 ملم؛ يستعمل في صناعة الحراريّات والصوتيّات ومواد العزل الكهربائي ولتوسيع اللدان والإسمنت.</p>	<b>52 fibrous</b> ليفي <i>fibreux</i> ما يشبه الليف أو ينشأ منه أو ينفصل إلى ألياف.
<p><b>49 fibrin</b> ليفين، فِيرين  <i>fibrine</i></p> <p>بروتين ليفي أبيض لا ينحل في الماء، ينشأ من مولَّد الليفين بفعل الترومرين خاصَّة عند <b>تجلُّط الدم</b>.</p>	<b>53 fibrous glass</b> زجاج ليفي <i>verre fibreux</i> زجاج على شكل ألياف تصنَع من نسيجهما مواد مختلفة تستعمل في صناعة مواد العزل والزوارق .spun glass و fiber glass.
	<b>54 fibrous protein</b> بروتين ليفي <i>protéine fibreuse</i> أي من أصناف البروتينات العالية غير الذوابة المثلثة للعناصر البنائية الرئيسية للعديد من الأنسجة الحيوانية.
	<b>55 field</b> ساحة، حقل <i>champ</i> منطقة من الفضاء يظهر فيها تأثير قوة مثل قوة الثقالة أو قوة كهربائية أو مغناطيسية، وللقوَّة في كل نقطة من المنطقة قيمة محددة.
	<b>56 figure</b> رقم، رسم، شكل <i>figure, forme</i> Lat. <i>figura</i> هيَّة

	- مخطط يمثل مجموعة محددة من العناصر.	بوصعها في قمع مخروطي، أو توضع على حالها في قمع بورخنر.
57 <b>filament</b>	شُعيرَة	
	<i>filament</i>	انظر <i>buchner funnel</i>
	Lat. <i>filamentum</i> (v. <i>filare</i> ) (يغزل)	
	- بنية دقيقة مرنة ذات مقطع صغير جداً بالنسبة لطولها.	رسوحية
	- ليف متصل مفرد يصنع بشق مادة مصهورة أو سائلة من خلال ثقوب ضيق، يستعمل على شكل شعيرات أحادية أو مجموعاتٍ تصنع منها خيوط نسيجية.	قابلية جملة «صلب - سائل» للترشيح.
58 <b>filler</b>	ماليء	<b>filterable</b>
	<i>charge</i>	<i>filtrabilité</i>
	مادة خاملة تضاف إلى منتج لزيادة كتلته أو حجمه، كما في صناعات اللدائن، أو لخفض تكلفته أو تحسين مواصفاته (مثل القساوة).	<i>filterable</i>
59 <b>film</b>	غشاء، فِلْم	<b>filterable virus</b>
	<i>film</i>	<i>virus filtrable</i>
	نُعل	فيروس رسوح
	- طبقة بالغة الرقة تكسو أو تغلف سطحًا.	فيروس يعبر من وسط ترشيح دقيق المسام، على نحو لا تقدر الخلايا الجرثومية معه على العبور.
	- صفيحة رقيقة شفافة من أسيتات السيلولوز مكُسّوًة بمستحلب حساس للضوء، تستعمل في عمليات التصوير.	
60 <b>filter</b>	مرشح	<b>filter cake</b>
	<i>filtre</i>	<i>gâteau de filtration</i>
	مرشح	
	Lat. <i>filtrum</i>	كتلة ترشيج
	مادة ذات بنية مسامية يمرّر عبرها سائل لفصل ما يحمله من مواد صلبة أو من شوائب معلقة فيه، مثل قطعة دائيرة من ورق ترشيج تطوى على نحو يسمح	كتلة صلبة تبقى على المرشح بعد مرور السائل الصافي من خلاله، كما في تقنيات ترشيج عصارة قصب السكر التي تستعمل سداداً مخصوصاً.
65 <b>filter funnel</b>	قمع ترشيج	<i>entonnoir de filtration</i>



## 66 filter flask

*flacon de filtration*

قمع زجاجي مخروطي  
توضع فيه ورقة ترشيح  
مطوية، في نهايته أنبوب  
صغير يُقلل فيه السائل بعد  
ترشيحه إلى وعاء جمعه.

## قارورة ترشيح

*flacon de filtration*

قارورة زجاجية  
 تستقبل السائل بعد  
 ترشيحه، في طرفها  
 العلوي أنبوب جانبي  
 صغير يوصل إلى

مضخة سحب الهواء لتسريع عملية الترشيح.

## 67 filter paper

*papier filtre*

ورق مسامي يستعمل في عمليات الترشيح، ومنه ما هو معالج كيميائياً لاستعماله في التحليل الكمي.

## 68 filtrate

## رُشاحة

*filtrat*Lat.*filtratus* (v.*filtrare*)  
يرشح

السائل الذي يؤخذ من المرشح بعد عملية الترشيح.

## 69 filtration

## ترشيح

*filtration*

فصل الأجسام الصلبة عن السائل بإمرار مزيجها عبر حاجز مسامي؛ يحدث الترشيح بفعل الثقالة أو الضغط أو التخلية. يستعمل لترشيح البكتيريا غشاء يحتوي أكثر من مليون مَسَّمَ (ج. مسام) في الإنش المربع الواحد، وهو مع ذلك غير قادر على إيقاف بعض أنواع الفيروسات.

## 70 final state

*état final*  
Lat.*finalis*

الحالة التي تصل إليها جملة في نهاية تحولها.

حالة نهائية

## 71 fine

*fin*  
Lat.*finis*

دقيق، ناعم  
ما تكون من دقائق أو جسيمات صغيرة جداً.

## 72 fine chemicals

*produits chimiques fins*

مواد كيميائية مثل العطور والمواد الصيدلانية تحضر بدقة فائقة وبنقاوة عالية وتُصنَّع وتدالُّ عادة بمقادير قليلة، مثل المنتجات الصيدلانية والعطور.

مواد كيميائية دقيقة

## 73 fingerprint

بصمة إبهام

*empreinte digitale*

طبعة إبهام شخص على سطح صقيل مثل الزجاج أو سطح أملس مثل الورق، تستعمل لتعريفه وللدلالـة عليه. يستعمل هذا المصطلح أيضاً للدلالة على كل ما يميـّز شيئاً أو يدل عليه.

إباء

## 74 finishing

*achèvement*

إنعام إجراء على نحو يحقق الغرض منه.

## 75 fire

*feu*  
Gr. *pyr*

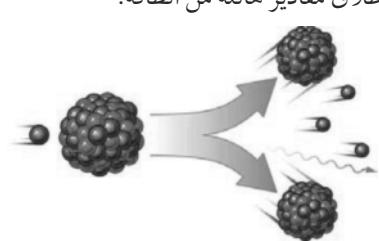
إصدار ضوء ولهب وانتشار حرارة تنتـج جميعها عن عملية احتراق، قد يرافقه تحطيم وأفعال تدميرية.

حريق، نار

## 76 fire point

*point d'allumage*

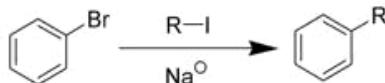
درجة الحرارة الدنيا التي تستمر فيها أبخرة مادة

<p>طيارة قابلة للاشتعال، بالاحتراق بعد إيقادها حتى لو أبعد عنها مصدر الإيقاد.</p> <p>انظر ignition temperature.</p>	<p>اصطناع وهو مزيج من <math>\text{CO}</math> و <math>\text{H}_2</math>)، وذلك بإمداد تيار من بخار الماء فوق الكوك المسخن، في درجات حرارة مرتفعة وتحت ضغوط عالية. وقد استعملت هذه الطريقة في ألمانيا خلال الحرب العالمية الثانية وما قبلها لتحضير وقود اصطناعي.</p>
<p><b>77 fireproof</b> مقاوم للاحتراق</p> <p><i>incombustible</i></p> <p>مادة ذات مقاومة نسبية للاحتراق.</p>	<p>اصطناع فيشر-تروبشن</p>
<p><b>78 fire retardant</b> مُعيق النار (مُعوق النار)</p> <p><i>retardateur du feu</i></p> <p>مادة تضاف إلى مادة أخرى قابلة للاحتراق أو تطبق عليها للإقلال من ميلها للاحتراق، أو لإبطاله، عند تعريضها للهب، وتكون على هيئة طبقة سطحية خارجية، أو مخلوّلاً تُدمج بين ألياف المادة، أو جزءاً أساسياً في بنيتها، وهو ما يوفر حماية دائمة لها.</p>	<p><b>synthesis</b></p> <p><i>synthèse de Fischer-Tropsch</i></p> <p>اصطناع مركبات هيدروكربونية وأخوات أليفاتية وألدهيدات وكيتونات بالدرجة التحفيزية لغاز <math>\text{CO}</math> باستخدام غاز اصطناع جرى إغناؤه سلفاً بـ <math>\text{CO}_2</math>. تبدل نسب المواد الناتجة تبعاً للشروط التجريبية المعتمدة. ففي ضغوط مرتفعة (طريقة ستول) تنشأ في الدرجة الأولى نواتج أكسجينية، في حين تنشأ ألدهيدات عند إضافة الأولفينات وبوجود حفاز من الكوبالت (طريقة أوكسو).</p> <p>انظر oxo synthesis.</p>
<p><b>79 first ionization potential</b> كمون التأين الأول</p> <p><i>potentiel de la première ionisation</i></p> <p>انظر ionization potential.</p>	<p>انشطار</p>
<p><b>80 first law of thermodynamics</b> المبدأ الأول في термодинамика</p> <p><i>première loi de la thermodynamique</i></p> <p>مبدأ ينص على مصنونية طاقة جملة وانحفاظها مع إمكان تحولها من شكل إلى آخر.</p>	<p><b>fission</b></p> <p><i>fission</i></p> <p><i>fissus</i> (v. <i>findere</i>) (يشطر)</p> <p>انشطار نواة بقدتها بيترونات من مصدر خارجي، وانتشاره بتترنات الحرارة. يترافق هذا الانشطار مع إطلاق مقدار هائلة من الطاقة.</p>
<p><b>81 first order reaction</b> تفاعل من المرتبة الأولى</p> <p><i>réaction du premier ordre</i></p> <p>تفاعل كيميائي تتناسب سرعته مع تركيز المادة المتفاعلة، إن كانت وحيدة، أو مع تركيز واحدة فقط من المواد المتفاعلة، إن شارك فيه أكثر من مادة واحدة.</p>	
<p><b>82 Fischer-Tropsch process</b> طريقة فيشر تروبشن</p> <p><i>procédé de Fischer-Tropsch</i></p> <p>طريقة لاصطناع مركبات هيدروكربونية، غازية أو سائلة أو مشتقاتها الأكسجينية من غاز الماء (أو غاز</p>	<p>شطورة</p>
<p><b>85 fissionable</b></p> <p><i>fissionnable</i></p> <p>صفة لمادة تقبل الانشطار.</p>	

## 86 Fittig's synthesis

synthèse de Fittig

اصطناع هيدروكربونات عطرية بتكافف هاليدات أريلية مع هاليدات ألكيلية بوجود فلز الصوديوم.



## 87 fixation

fixation

Lat. fixatio (v. figere)

ثبيت

تقيد جسم بربطه بأخر، من أمثلته ثبيت الأصبغة المرسخة على النسيج، وثبتت الآزوت الجوي كما في اصطناع الأمونيا  $\text{NH}_3$ ، وثبتت أنسجة حية بحفظها في محلول عُولي أو حمضي مدد.

## 88 flame

flamme

Lat. flamma

لَهْب

الجزء الغازي المتوجه من نار مقدة، المصحوب بطاقة ضوئية وحرارية تنتج عن تفاعل كيميائي بين مادة غازية قابلة للاشتعال ومادة مؤكسدة مثل الأكسجين أو الهواء؛ قد يكون نِيّراً أو أصفر وقد يكون مدخناً إذا ما حوى دقائق صلبة معلقة فيه.

## 89 flame photometer

photomètre de flamme

مقياس ضوء اللهب  
مقياس ضوء طيفي يُردد فيه محلول يحتوي أيونات فلزية في لهب ذي درجة حرارة شديدة الارتفاع ويفحص كثيراً بقياس الشدّات الضوئية للخطوط الطيفية المميزة لعنصر الفلز المعنى.

## 90 flameproof

ignifuge

مقاومة لللهب

يقاوم تأثير اللهب ولذا لا يشتعل عند تماستها، كما لا يعمل على نشر الاحتراق عند إيقاده.

## 91 flame test

essai de flamme

اختبار أولي يجري في عمليات التحليل الكيفي لِعَرْف بعض العناصر الكيميائية من اللون المميز الذي تُظهره مركباتها في لهب مصباح بنزن، مثل لون الصوديوم الأصفر ولون النحاس الأخضر ولون السترومنسيوم الأحمر.

## التهاية

## 92 flammability

inflammabilité

قابلية مادة غازية أو سائلة أو صلبة للاشتعال تدل على سهولة اتقادها تلقائياً، أو عند تعرضها لدرجات حرارة مرتفعة أو للهب أو لشارة، كما تدل على سرعة انتشار اللهب الناشئ إذ كلما كانت الالتهابية أعلى كان انتشار اللهب أسرع.

## لهوب

## 93 flammable

inflammable

Lat. flammare

يَلْهَب ما يتقدّد ويُشتعل بسهولة وسرعة.

## فانيلا

## 94 flannel

flanelle

نسيج ناعم ذو سطح قليل الرَّغب يصنع من الصوف أو من خيوط أقل جودة تمزج بالقطن أو بخيوط اصطناعية.

## وميض، ومضمة

## 95 flash

éclair

- ظهور وتلاشي الضوء على نحو آنيٍ وسريع.
- التحول العنيف والسريع لسائل إلى بخار مثلما ينطلق زيت عند تحركه من الضغط الواقع عليه.

<p><b>96 flash distillation</b> <i>distillation éclair</i></p> <p>تقطير تتحول فيه سريعاً نسبة كبيرة من السائل إلى بخار بحيث يصبح ما فيه من البخار والسائل النهائين في حالة توازن. يجري تطبيق هذا الإجراء تطبيقاً واسعاً في إعداب مياه البحر.</p>	<p>تقطير ومضي Tقطير ومضي</p> <p>تقطير تتحول فيه سريعاً نسبة كبيرة من السائل إلى بخار بحيث يصبح ما فيه من البخار والسائل النهائين في حالة توازن. يجري تطبيق هذا الإجراء تطبيقاً واسعاً في إعداب مياه البحر.</p>	<p><b>أحادي نكليوتيد</b> الفلافين انظر .riboflavin phosphate</p>
<p><b>97 flash point</b> <i>point éclair</i></p> <p>درجة الحرارة الدنيا التي تكون فيها مادة طيارة، مثل مُنتج نفطي، كميةً من البخار تكفي لبدء اتقادها عند تسليط شعلة صغيرة عليها.</p>	<p>نقطة الوميض Point éclair</p> <p>نقطة الوميض</p> <p>درجة الحرارة الدنيا التي تكون فيها مادة طيارة، مثل مُنتج نفطي، كميةً من البخار تكفي لبدء اتقادها عند تسليط شعلة صغيرة عليها.</p>	<p><b>فلافون</b> <i>flavone</i></p> <p>- كيتون صيغته <math>C_{15}H_{10}O_2</math>، يوجد في بنور وأوراق النباتات المزهرة ويخضر صناعياً.</p>
<p><b>98 flask</b> <i>ballon</i></p> <p>وعاء زجاجي ذو عنق ضيق غالباً، مزود بسدادة أحياناً، يستعمل في المخبر.</p>	<p>حوصلة، دورق flask</p> <p>حوصلة، دورق</p> <p>وعاء زجاجي ذو عنق ضيق غالباً، مزود بسدادة أحياناً، يستعمل في المخبر.</p>	<p><b>أيُّ من مشتقات هذا الكيتون الموجودة بكثرة، غلوكوزيداتٍ غالباً، في أصبغة النباتات الصفراء.</b></p>
<p><b>99 flavin</b> <i>flavine</i></p> <p>الاسم الشائع لواحد من مجموعة أصبغة صفراء، هي مشتقات تبادلية لثنائي ميتييل إيزو الألوكسازين، مثل ريبوفلافين وثنائي نكليوتيد أدينين الفلافين، يؤخذ من لحاء شجر بعضأشجار السنديان والبلوط، ويستعمل في الطب لخصائصه المطهرة.</p>	<p>فلافين flavin</p> <p>فلافين</p> <p>الاسم الشائع لواحد من مجموعة أصبغة صفراء، هي مشتقات تبادلية لثنائي ميتييل إيزو الألوكسازين، مثل ريبوفلافين وثنائي نكليوتيد أدينين الفلافين، يؤخذ من لحاء شجر بعضأشجار السنديان والبلوط، ويستعمل في الطب لخصائصه المطهرة.</p>	<p><b>فلافونويد</b> <i>flavonoïde</i></p> <p>- ما له علاقة بالفلافون أو ما يماثله في تركيبه الكيميائي. انظر .flavone</p> <p>- مشتق فلافوني غلوكوزيدي؛ تنتشر هذه المشتقات بكثرة في النباتات العليا حيث تُنشئ معظم الألوان الصفراء والحمراء والزرقاء في الفواكه والأزهار (باستثناء الكاروتينيدات).</p>
<p><b>100 flavine adenine dinucleotide</b> <i>dinucléotide adénine flavine</i></p> <p>ثنائي نكليوتيد أدينين الفلافين</p> <p>تميم بعض إنزيمات البروتينات الفلافية يعمل حاملاً للإلكترونات في تفاعلات الأكسدة والإرجاع في الجسم الحي بشكليه المؤكسد FAD و المرجع <math>.FADH_2</math>. انظر .flavoprotein</p>	<p>بروتين فلافوني <i>flavoprotéine</i></p> <p>بروتين يحتوي نكليوتيدات الفلافين FMN و FAD كمجموعة ضميمة. معظم هذه البروتينات هي إنزيمات على هيئة معقدات تحوي أيونات فلزية و تعمل محفزاً في الكثير من تفاعلات الأكسدة والإرجاع الحيوية.</p>	<p><b>بروتين فلافوني</b> ليزن</p>
<p><b>105 flexible</b> <i>flexible</i></p> <p>Lat.flaxibilis</p>		

تعويم

ما يتميز بمقدرتة السريعة على التبدل والتلاويم مع وضع جديد دون تشوّه أو كسر.

106 flint

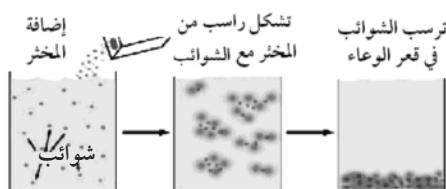
silicium

كتلة متراصة من الكوارتز غير نقية تماماً شديدة القساوة تعطي عند تكسيرها قطعاً حادة الحافات. يسمى أيضاً fire stone.

107 flocculation

flocculation

تجمّع دقائق غروانية معلقة على شكل خصلات أو عناقيد، على خلاف التجمعات الأخرى مثل الاندماج أو التخمر، يُنقض بالتحريك لضعف قوى ارتباطه.



108 flocculant

floculant

Lat.flocculus

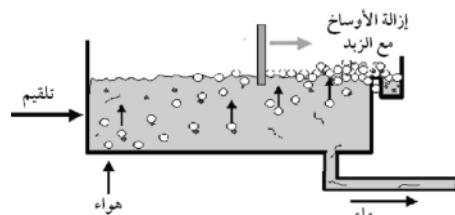
مادة تسبّب التحوصب، تُستعمل في تنقية المياه ومعالجة المخلفات السائلة. من أمثلتها مواد لا عضوية مثل الكلس والشبّ وكلوريد الحديد III، ومواد عضوية مثل الصمغ العربي. انظر polyelectrolyte.

مندف

110 flotation

flottage

طريقة لفصل الفلزات عن معادنها أو لفصل أجسام صلبة من أنواع مختلفة بعضها عن بعض؛ تقوم على تحريك الصلب المسحوق في مزيج من الماء والزيت ومواد كيميائية خاصة تتحقق تبللاً انتقامياً بالزيت لبعض أنواع الدقائق الصلبة دون سواها. تحمل فقاعات الماء الدقائق غير المبللة إلى السطح حيث تُفصل عن الدقائق المبللة، ويُستعمل عملياً تزييد لتشتيت الفقاعات المائية على هيئة زكير يسهل فصله عن محلول.



جريان

111 flow

écoulement

حركة الأجسام الغازية والسائلة والصلبة اللزجة، بحرّة وعلّ نحو غير متقطع بتأثير القوى المؤثرة فيها. انظر turbulent flow و laminar flow.

109 flora

نبات، نباتات منطقة

flore

Lat.flora

- المجموعة النباتية أو خصائص الحياة النباتية المتلائمة مع الحياة في بيئه وشروط محددة.
- الفلورا الجرثومية: وهي تجمعات جرثومية في أمكنة من الجسم مثل الأمعاء والجلد.

قياس تدفق

débitmètre

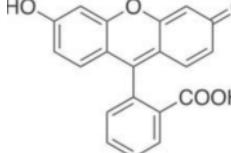
جهاز يقيس معدل جريان مائع في أنبوب، أو يدل على الضغط الذي يسببه هذا الجريان.

113 flower of sulfur

زهر الكبريت

fleur de souffre

أحد أشكال عنصر الكبريت، يحضر مسحوقاً ناعماً أصفر بعملية تصعيد، ويُستعمل في الطب والزراعة. يسمى أيضاً sublimed sulfur.

114	<b>fluctuation</b>	ترجمة	فراش من مسحوق صلب ناعم يمر عبر دقاته تيار سريع من غاز أو بخار فيتحرك مثل مائع يجري.
	<i>fluctuation</i>		يستخدم في إجراءات التكسير التحفيزي للأجزاء النفعية الثقيلة.
	Lat.fluctuatio (v.fluere)		
	- تغير يجري استجابة لعوامل محيطية.		
	- حركة متواترة ما بين اتجاه وآخر، مثل حركة أمواج البحر.		
115	<b>fluid</b>	مائع	فلوروسين
	<i>fluide</i>		
	Lat.fluidus		
	مادة يتبدل شكلها بتأثير القوى المؤثرة فيها، منها قلل شأنها، تتحرك بسهولة وتأخذ شكل الوعاء الذي هي فيه، وتشمل الغازات والسوائل وبعض الأجسام الصلبة اللدنة التي لها خاصية الجريان.		
116	<b>fluid extract</b>	خلاصة مائعة	الشديدة التمدد تألفاً قوياً بلون أخضر مصفر بالضوء المنعكس (للاشعة فوق البنفسجية أو البنفسجية أو السينية)، وأحمر برتقالي بالضوء الوارد.
	<i>extrait fluide</i>		يستعمل في الطب وفي صباغة الصوف والحرير.
	مستحضر سائل من عقار نباتي في وسط غولي، كمذيب أو كواقي أو ككليهما، يحوي 1 غ من العقار في كل 1 مل منه. يسمى أيضاً .liquid extract		
117	<b>fluidity</b>	ميوعة، مُّبيع	تَكْلُور
	<i>fluidité</i>		
	خاصية فيزيائية للمواد تُمكّنُها من الجريان وتُعد قياساً لمعدل تشوّهها بتأثير إجهادات القص المؤثرة فيها، وهي مقلوب الزوجة.		
118	<b>fluidization</b>	تبسيع	إصدار مادةٍ أشعةٍ كهروطيسية، على شكل أشعة مرئية غالباً، إثر تلقّيها أشعة ذات أطوال موجيةٍ أقصر وخلال هذا التلقي فقط، ولا علاقة لهذا الإصدار بدرجة الحرارة.
	<i>fluidification</i>		
	تعليق جسيمات صلبة دقيقة وحملها في تيار سريع من غاز أو بخار يتدفق خالماً محركاً جريانها، مثل نقل الحبوب في الصوامع بتيار هوائي قوي.		
119	<b>fluidized bed</b>	فراش مُّبيع	قارن بـ .luminescence
	<i>lit fluidifié</i>		
120	<b>fluorescein</b>	fluoresceine	
	<i>fluoresceine</i>		
	مُركب عضوي صيغته $C_{20}H_{12}O_5$ يحضر من الريزورسينول، يوجد على شكل بلورات ذات لون برتقالي أحمر، تتألق محاليله القلوية الشديدة التمدد تألفاً قوياً بلون أخضر مصفر بالضوء المنعكس (للاشعة فوق البنفسجية أو البنفسجية أو السينية)، وأحمر برتقالي بالضوء الوارد.		
			
121	<b>fluorescence</b>	fluorescence	
	<i>fluorescence</i>		
	حالات متعددة		
	امتصاصية		
	تَفْلُور		
	حالات أساسية		
122	<b>fluorescent</b>	fluorescent	متفلور
	<i>fluorescent</i>		
	مادة تبدي التفاف أو تتصف به.		
123	<b>fluorimeter</b>	fluorimètre	مقياس التفاف
	<i>fluorimètre</i>		

جهاز يقيس التفلور ويستعمل خاصة لتحديد شدة الأشعة لما تحدثه من التفلور، كما يستعمل لقياس تراكيز مواد، مثل اليورانيوم، تكون مركبات متفلورة. يسمى أيضاً <i>flourometer</i> .	وذلك من الأطوال الموجية النوعية المميزة لها. تسمى أيضاً <i>fluorimetry</i> .
124 <b>fluorinate(v)</b> <i>fluorate</i> يُفاعل مع الفلور، أو مع أيٍ من مركباته، بغية إدخاله في مركب كما في <i>فلورات المركبات العضوية</i> .	تسُمُّ بالفلور <i>fluorose</i> أعراض غير اعتيادية أو سمية يحدثها الفلور أو أحد مركباته مثل ترقش الأسنان عند الإنسان أو تصحر العظم في الماشية.
125 <b>fluorine</b> <i>fluore</i> عنصر لا فلزي غازي رمزه F عدده الذري 9 وكتلته الذرية النسبية 18.9984. درجة غليانه -188° س ودرجة تحبسه -223° س. أشد الماலوجينات فعالية ومن أقوى المؤكسدات؛ أحادي التكافؤ يقع في الفصيلة VIIa من الجدول الدوري. يوجد في الطبيعة على هيئة فلوريت $\text{CaF}_2$ وكريوليت $\text{Na}_3\text{AlF}_6$ . تستعمل بعض مركباته على نطاق واسع في صناعة البرادات.	128 <b>fluorosis</b> <i>flux</i> - معدل تدفق الكهرباء والمغناطيسية والماء والحرارة والطاقة. - مادة تضاف إلى الفلزات أو المعادن عند صهرها لتخليلها من شوائبها والحيولولة دون تأكسدها. - مادة، مثل البورق (البوراكس)، تطبق على السطوح الفلزية المراد حفظها أو تنحيسها، قبيل الإجراء أو خلاله، لخفض درجة انصهارها وتخليلها من أكاسيدها.
126 <b>fluorocarbon</b> <i>fluorocarbon</i> مجموعة مركبات عضوية صيغتها العامة $\text{C}_x\text{F}_y$ ، شبيهة بالمركبات الهيدروكربونية إلا أنها أكثر منهما وأكثر تطايرًا. وهي خاملة وغير قابلة للاشتعال وصادمة حراريًا حتى ما بين الدرجتين 260° و315° س. يستعمل هذا المصطلح أحياناً على نحو غير دقيق للدلالة على مركبات الكربون الفلورية الكلورية.	129 <b>flux</b> <i>fluxus (v.fluere)</i> رغوة <i>mousse, écume</i> تبغُّر خشن لغاز في سائل أو صلب تحدثه معظم المواد التي تخفض التوتر السطحي بشدة (مثل الصابون) بوجود عملاء ثبيت. يستعمل في صنع مواد إطفاء الحريق ومعاجين الحلاقة وبعض أنواع المطاط.
127 <b>fluorometry</b> <i>fluorimétrie</i> تقنية تحليلية تعتمد على قياس خاصية التفلور في مقادير زهيدة من المواد المراد فحصها وتقديرها،	130 <b>foam</b> <i>foyer</i> بؤرة، حرق النقطة التي تقارب نحوها، أو تبتعد عنها (أو تبدو مبتعدة عنها) أشعة مثل الأشعة الضوئية عند انعكاسها على سطح عاكس لمرآة أو لعدسة.

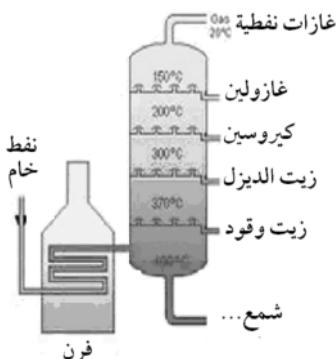
<p><b>132 focusing</b></p> <p><i>focalisation</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- سوق الأشعة الضوئية نحو بؤرة العدسة.</li> <li>- سوق حزمة إلكترونات، كما في أنبوب التلفاز، للتقارب وتكون بقعة مضيئة صغيرة.</li> </ul>	<p>تبئير</p>	<p><b>137 food additives</b></p> <p><i>additifs alimentaires</i></p> <p>مواد كيميائية طبيعية واصطناعية، مثل مضادات التأكسد والمستabilات، تضاف إلى المواد الغذائية لزيادة مدة حفظها وإكسابها لوناً ورونقًا وتحسين طعمها ورفع قيمتها الغذائية، ويخضع استعمالها لقوانين دولية.</p>
<p><b>133 foil</b></p> <p><i>lame</i></p> <p>ورقة شجر Lat.<i>folium</i></p>	<p>ورقية</p>	<p><b>138 forecasting</b></p> <p><i>prévision</i></p> <p>تَكْهُنٌ التكهن لوقوع بعض الظواهر أو الأوضاع المستقبلية من خلال دراسة وتحليل معطيات متاحة عنها.</p>
<p><b>134 folic acid</b></p> <p><i>acide folique</i></p> <p>الاسم الشائع لحمض بيتروبييل الغلوتاميك، وهو مركب عضوي بلووري صيغته <math>C_{19}H_{19}N_7O_6</math>، ذو لون أصفر أو برتقالي مصفر، يوجد بكثرة في أوراق النباتات الخضراء وفي الكبد، ويُصنّع. يعد وجوده ضرورياً للاصطناع الحيوي للبورينات والبيريميدينات، وهو أحد مكونات الفيتامين B المعقد، ويؤدي عَوْزَه إلى فاقات دموية.</p>	<p>حمض الفوليك</p>	<p><b>139 forensic chemistry</b></p> <p>كيمياء جنائية</p> <p>تطبيق المعرف والإجراءات الكيميائية في القضايا الجنائية والجنائية في مجالات عدة مثل كشف الجرائم والتحقق من مطابقة الأدوية والأغذية ومواد التجميل ومبيدات الحشرات وسوها للقوانين والإجراءات الناظمة.</p>
<p><b>135 folinic acid</b></p> <p><i>acide folinique</i></p> <p>واحد من حومض طبيعية واصطناعية، يعدّ أحد الأشكال الفعالة حيوياً لحمض الفوليك؛ يستعمل ترياقاً بعد معالجة بعض أنواع الأورام. يسمى أيضاً لوکوفورين.</p>	<p>حمض الفولينيك</p>	<p><b>140 form</b></p> <p><i>forme</i></p> <p>شكل Lat.<i>forma</i></p> <p>المظهر الخارجي الذي يميز شيئاً أو جسماً عن سواه بقطع النظر عن طبيعة المادة التي صنع منها. انظر .conformation, configuration, shape</p>
<p><b>136 follicular hormone</b></p> <p><i>hormone folliculaire</i></p>	<p>هرمون جريبي</p>	<p><b>141 formal charge</b></p> <p><i>charge formelle</i></p> <p>الشحنة الظاهرية التي يحملها عنصر في مركب كيميائي، مثل الشحنة الشكلية للمغنيزيوم في أكسيده <math>MgO</math>، وهي <math>+2</math>، والشحنة الشكلية للأكسجين فيه، وهي <math>-2</math>.</p>

142 <b>formaldehyde</b>	فورمالدهيد <i>formaldéhyde</i>	تدل على الأعداد النسبية أو الكلية لذراتها في الجزيء مثل الصيغة $\text{Al}_2\text{O}_3$ . انظر empirical formula، structural formula، molecular formula
	ألدهيد شديد الفعالية صيغته $\text{HCHO}$ ، وهو غاز عديم اللون وآخر الرائحة قابل للاشتعال، ينحل في الماء ويُتداول محلوله المائي (الفورمالين). يحضر بأكسدة الميتانول أو من مركبات هيدروكربونية غازية، ويستعمل في صناعة اللدائن والأصبغة ومواد الرغاء، وفي الطب مادة مخدرة وحافظة. يسمى أيضاً methanal.	
143 <b>formalin</b>	فورمالين <i>formaline</i>	كتلة الصيغة <i>masse de formule</i> مجموع الكتل الذرية النسبية للعناصر المبينة في الصيغة المعتبرة جزيء.
	اسم تجاري لمحلول مائي للفورمالدهيد، يحتوي 37% منه وزناً (أو 40% حجماً) مع مقدار ضئيل من الميتانول لعلق (إعاقة) بمراته.	صياغة <i>formulation</i> اختبار المكونات الالزمة لوضع صيغة منتج على نحو يحقق خصائص محددة أو استعملاً أمثلياً.
144 <b>formation</b>	تشكل <i>formation</i> Lat.formatio (v.formare)	متقدم، أمامي <i>antérieur, direct</i> - الشطر المباشر من تفاعل عكوس. - التوجه نحو الأمام للبلوغ النتيجة المراده.
	طريقة صنع شيء وإعطائه الشكل الذي هو عليه مثل ترتيب الألياف في شبكة نسيج.	
145 <b>formic acid</b>	حمض الفورميك (النمل) <i>acide formique</i>	أساس، قاعدة <i>fondement, base</i> Lat.fundatio (v.fundare) المرحلة الأولى في إجراء ما، التي تبني عليها مراحله اللاحقة مثل طبقة الطلاء الأولية التي تحضر سطحًا للعمليات اللاحقة.
	أبسط الحموض الكربوكسيلية، صيغته $\text{HCOOH}$ ، وهو سائل مدخن عديم اللون يمتص بالماء والغاز، يوجد في النمل القارص وفي الصنوبر الإبري ويحضر صناعياً. يستعمل مرجعاً في صناعة الأصبغة وحفظ الأطعمة. يسمى أيضاً methanoic acid.	
146 <b>formula</b>	صيغة <i>formule</i>	كسر، جزء <i>fraction</i> يكسر بعض من كل، مثل جزء أو كسر من أجزاء يمكن فصلها بالتجزئة لتقارب خصائصها (مثل درجات غليانها)، ومثاله القطفان النفطيتين التي تؤخذ بعملية التقشير المجزأ.
	تمثيل رمزي يظهر تركيب المركبات الكيميائية مستعملاً رموز عناصرها، حيث توضع إلى يمينها وأسفلها أرقام	مجزاً <i>fractionnel</i> <i>fractionné</i>

صفة تدل على الجزء أو ترتبط به، مثل وصف إجراء يُستعمل لفصل مكونات مزيج بدلالة خصائصها الكيميائية والفيزيائية، ومثاله التقطر المجزأ.

**153 fractional distillation** تقطر مجزأ  
*distillation fractionnée*  
 تقطر يُستعمل التقويم (للحصول على منتجات أكثر ما يكون نقاءً)، حيث يتكافئ جزء من البخار ويعود السائل الناتج إلى تماشٍ جديد مع مزيج من البخار في عمود محسو بخرزات زجاجية أو ذي صفيحات.

**154 fractionating column** عمود تجزئة  
*colonne de fractionnement*  
 عمود تكرير يُستعمل في عملية التقطر المجزأ، وهو أنبوب طويلاً متصل بوعاء التقطر ومحشو بخرز زجاجي، ينساب فيه البخار المتتساعد عبر السائل المتبرد النازل، وتنشأ حالة مستقرة تنخفض فيها درجة الحرارة بصورة تدريجية من أسفل العمود إلى أعلىاته وتؤخذ أجزاء القطارة من نقاط جانبية فيه.



**155 fractionation** تجزيء  
*fractionnement*  
 تجزئة مزيج إلى مكوناته الأساسية بالتقطر أو بالبلورة أو بسوى ذلك من إجراءات الفصل.

**156 fractionator** مجزئ  
*séparateur*  
 جهاز تجزي فيه عملية تجزئة مزيج وفصل مكوناته، مثل عمود التجزئة.

**157 fragile** هشّ  
*fragile*  
 - ما يسهل كسره وتحطيمه.  
 - ما هو بالغ الرقة بحيث لا يتحمل متطلبات الإجراءات المعتادة.

**158 fragility** هشاشة  
*fragilité*  
*Lat.fragilitas*  
 حالة تعبر عن سهولة الكسر والتحطيم.

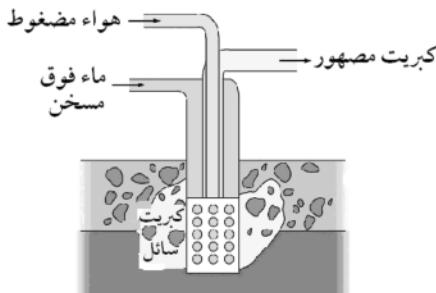
**159 fragment** شدفة، (جذيد)  
*fragment*  
*Lat.fragmentum*  
 جزء صغير مفصول من كتلته، أو قطعة صغيرة غير تامة أو مكتملة.

**160 fragmentation** تشذف، (تجدد)  
*fragmentation*  
 تشظي كتلة إلى قطع صغيرة.

**161 francium** فرنسيوم  
*francium*  
 عنصر فلزي مُشعّ من عناصر الأترية النادرة، عدده الذري 87، أحادي التكافؤ يقع في الفصيلة *Ia* من الجدول الدوري. جرى اكتشافه نتيجة تفكك الأكتينيوم، ويصنع بقذف التوريوم بالبروتونات. أطول نظائره عمر النظير 223 الذي يبلغ عمره النصفي 21 دقيقة.

**162 Frasch process** طريقة فراش  
*procédé de Frasch*

طريقة وضعها هيرمان فراش سنة 1900 ويحصل بها على معظم الإنتاج العالمي من عنصر الكبريت باستخلاصه من ترباته في باطن الأرض.



**163 free** حر *libre*

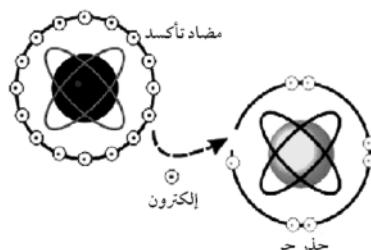
غير مقيد أو غير خاضع لأي قاعدة أو ملتزم بأي التزام سوى ما تملية عليه طبيعته.

**164 free energy** طاقة حر *énergie libre*

انظر Gibbs free energy

**165 free radical** جذر حر *radical libre*

جذيد جزيئي فيه إلكترون واحد غير متزاوج أو أكثر، قصير العمر وشديد الفعالية، يطلق ببرغم وجوده المؤقت أنواعاً من التفاعلات الكيميائية عبر آلية متسلسلة. ينشأ من تقطّع روابط جزيئية ويُدلل عليه بوسمة مثل دائرة صغيرة أو نجمة.



**166 freedom** حرّيَّة *liberté*

صفة أو حالة جملة غير مقيدة. انظر degree of freedom.

**167 freezing** تجميد، تجمُّد *congélation*

- تحول من الحالة السائلة إلى الحالة الجامدة.
- طريقة حفظ الأطعمة بتجميدها.

**168 freezing point** درجة التجمُّد *point de congélation*

درجة حرارة تجميد سائل، وهي الدرجة التي يتوازن فيها مع طوره الصلب تحت الضغط الجوي، وتعد من الثوابت الفيزيائية المميزة، وهي درجة الانصهار أيضاً وتساوي الدرجة 0° سلسيلوس للماء.

**169 freezing point law** قانون انخفاض درجة التجمد *loi de depression cryoscopique*

قانون ينص على أن درجة تجميد محلول ثبائي أخفض من درجة تجميد مذيبه بمقدار يتناسب هو وتركيز المذاب فيه.

**170 freon** فريون *fréon*

صنف من مركبات الكربون الكلورية - الفلورية تشتق من الميثان والإيتان، تستعمل في أجهزة التبريد والتكييف وكعاء نفخ ومطفئات حريق، منها  $\text{CCl}_3\text{F}_2$  و  $\text{CCl}_2\text{F}_2$ .

**171 frequency** تردد، تواتر *fréquence*

Lat. *frequentia* حشد عدد مرات تكرار إجراء دوري في واحدة الزمن، مثل عدد أمواج حركة موجية دورية تمر في نقطة معينة في ثانية واحدة.

172 frequent

متواتر، مألف

*fréquent*

- ما يتكرر حدوثه في فترات زمنية متقاربة.
- ما يتوافق هو وإجراءاتٍ معتمدة.

173 friction

احتكاك

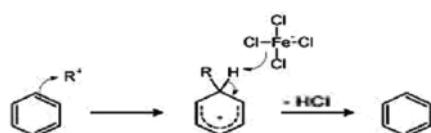
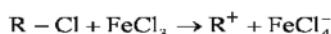
*friction*Lat.*frictus* (v.*fricare*)

- فرك جسم بأخر.
- المقاومة النسبية لحركة جسم ينزلق أو يجري أو يدور فوق جسم آخر على تمايس معه.

174 Friedel-Craft reaction

*réaction de Friedel-Craft*

نطّ من تفاعلات يجري تحفيزها ببكلوريد الألومينيوم اللامائي وبالإيدات فلزية مماثلة أخرى، كشفَها أول مرّة الكيميائي الفرنسي شارل فريدل والكيميائي الأمريكي جيمس ماسون كرافت في بحث مشترك لهما، جرى تطويرها منذ ذلك واستعمالها في العديد من عمليات الاصطناع مثل اصطناع إيتيل البنزين من تكافّ كلوريد الإيتيل والبنزين. يطلق هذا الاسماليوم على مجموعة كبيرة من التفاعلات العضوية المحفّزة حامضيًّا.



175 froth

رَبَد

*mousse*  
Gr. *prethein*

- تجمع فقاعات تنشأ في سائل أو على سطحه بفعل ميكانيكي مثل التحرير.

- ما هو غير أساسي أو قليل الأهمية.

فروكتوزان

176 fructosan

*fructosan*

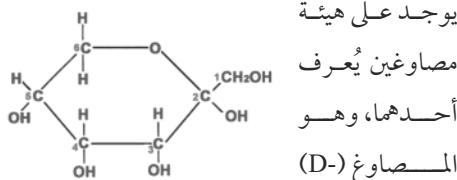
متعدد سكريد مثل الإينولين، يتكون كليًا أو جزئيًا من وحدات فروكتوزية، لذلك ينتج الفروكتوز أولاً عند حلّمهته.

فروكتوز (سكر الفاكهة)

177 fructose

*fructose*Lat.*fructus*

الاسم الشائع لأحادي سكريد كيتوني سداسي، يوجد على هيئة



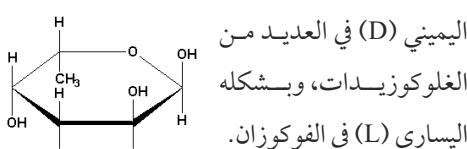
مماوغين يُعرف أحدهما، وهو المصاوغ (D-) بالفروكتوز أو سكر الفواكه، ويوجد في العسل وعصير الفواكه، ويدخل في تركيب العديد من ثانيةات السكريد، مثل السكروروز الذي ينتجه السكر المقلوب بحلّمهته. انظر invert sugar.

فوکوز

178 fucose

*fucose*

أحادي سكريد ألديهيدي يوجد مترجًا بشكله



اليمني (D) في العديد من الغلوكوزيدات، وبشكله اليساري (L) في الفوکوزان.

وقود

179 fuel

*carburant*

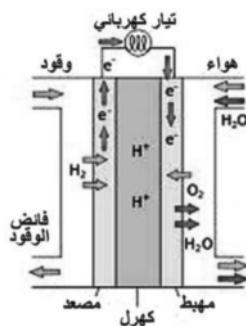
مادة تولد طاقة باحتراقها، مثل الوقود الأحفوري ومشتقاته الغازية والسائلة والصلبة.

مادة، مثل البيرانيوم، تولد بانشطارها مقدارًا هائلاً من الطاقة، وتعرف بالوقود النووي.

## 180 fuel cell

*cellule de carburant*

خلية تحول الطاقة الكيميائية فيها إلى طاقة كهربائية؟

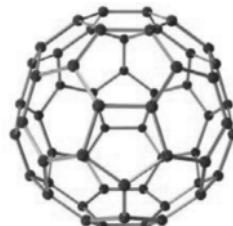


## خلية وقود

*cellule de carburant*

تتألف من مسريرين يفصلهما كهرل أيوني أو ناقل، سائل أو صلب وقد يحوي حفازاً. وقودها غاز أو سائل أو صلب

ومؤكسدها غاز أو سائل؛ تختلف عن الخلايا الغلافانية بإمكان ضخ الكهرباء إليها لإعادة تجديد وقودها، لذلك فإن مدة عملها غير محدودة نظرياً. تستعمل مذخرات هذه الخلايا في الطائرات ويُجرى حالياً العمل على تطويرها لاستعمالها لتوفير الطاقة الكهربائية لمحركات السيارات.



## فولفين

## 183 fulvene

*fulvene*

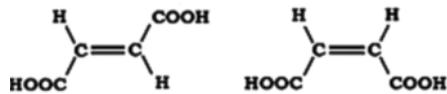
مُركب هيدروكربوني أصفر غير ثابت، يعد المشتق الميتيليني للبتاسيدين الحلقي، كما يدل المصطلح على أي من مشتقات هذا المركب التي تحل فيها زمر ألكيلية أو أريلية محل ذرتي الهيدروجين في الزمرة الميتيلينية، وصيغته العامة  $\text{HC}=\text{C}(\text{R})-\text{CH}=\text{CH}_2$  حيث  $\text{R}$  و  $\text{R}'$  ذرتا هيدروجين أو زمر ألكيلية أو أريلية.

## 184 fumaric acid

حمض الفوماريك

*acid fumaric*

المصاوغ المفروق لحمض الماليك صيغته



حمض الفورماريك

## 181 fugacity

انفلاتية

*fugacité*

Lat.fugac (v.fugere) (يفرّ)

دالة تعبر عن ميل أحد مكونات جملة سائلة غير متجانسة للانفلات أو للفرار منها نحو طورها البخاري، وتماثل، عند تطبيق قوانين الترموديناميك على الجمل الحقيقي، الضغط الجزئي في المحاليل المثلالية.

## 182 fullerenes

فوّليرينات

*fullérines*

اسم عام يطلق على جزيئات عطرية كروية مجوفة فيها عدد زوجي من ذرات الكربون.  
انظر .Buckminster fullerenes

## 185 fume

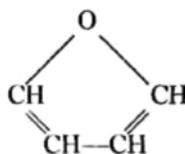
دخان

*fumée*

إصدارات غازية شبيهة بالدخان الناتج عن الاحتراق تصدرها سطوح الفلزات المسخنة والحموض اللاعضوية

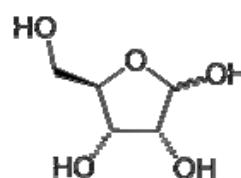
المرکّزة (حمض الكبريتيك وحمض النتريك) والمذيبات المتبخّرة وسواها.	سلوكٌ ميّز لِمُركَّب يسبّبه وجود ذرة نوعية فيه، مثل ذرة الهيدروجين في الوظيفة الحمضية، أو مجموعة نوعية من الذرات، مثل المجموعة الأمينية ( $\text{NH}_2-$ )، أو نمط ارتباط الذرات، مثل رابطة مزدوجة.
186 fume cupboard داخون <i>hotte</i> حجرة صغيرة يتجمع فيها الدخان فوق طاولة عمل مخبرية، مزودة بآلية سحب قسري لإبعاد الدخان غير المرغوب فيه. تسمى أيضًا fume chamber.	دالة الحالة <i>fonction d'état</i> مقدار ترموديناميكي، مثل الأنثالبية والأنتروبية، تتعلق قيمته بوضع جملته الترموديناميكية دون اعتبار الطريق الذي سلكته لبلوغها.
187 fume hood داخون <i>hotte</i> حجرة صغيرة أو قبة فوق موقد يُسحب إليها الدخان للإبعاد.	وظيفي <i>fonctionnel</i> ما يدل على الوظيفة أو يرتبط بها، مثل خصائص المركّب المرتبطة بوجود مجموعة وظيفية فيه.
188 fumigant معقم <i>désinfectant</i> مُركّب كيميائي غازي أو سائل سريع التبخّر، يقضي بسمّيته على القوارض والاحشرات، يستعمل غالباً في أجواء مغلقة أو محصورة، من أمثلته الفورمالدهيد وغاز $\text{SO}_2$ وسواهما؛ ينبغي الحذر عند استعماله لسمّيته.	مجموعة وظيفية <i>groupe fonctionnelle</i> مجموعه ذرات في مركّب عضوي تكسبه خصائصه المميّزة، مثل المجموعة الأمينية ( $\text{NH}_2-$ ) ومجموعة النترو (−NO <sub>2</sub> ) والمجموعة الألدهيدية (−CHO) والغُولية (−OH) وسواها.
189 fuming دخاني <i>fumant</i> Lat.famus (v.fumare) صفة تميز سوائل شديدة الفعالية تطلق عند تماستها مع الهواء انبعاثات مرئية شبيهة بالدخان؛ أكثرها شيوعاً حضًا الكبريتيك والنتريل الدخانيان، وهما حمضان مركزان غير تقينيّن يحوي أولهما غاز $\text{SO}_2$ ويحوي الثاني غاز $\text{NO}_2$ وبعض الماء. من المهموض الدخانية أيضًا حمض الهيدروفلوريك، وهو مزيج من $\text{HF}$ و $\text{H}_2\text{O}$ .	تصاوغ وظيفي <i>isométrie fonctionnelle</i> أحد أشكال التصاوغ البنوي، ينشأ عن تبادل المجموعات الوظيفية بين المتصاوغين، كما في الغُول الإيتيلي وثنائي ميتيل الإيتير.
190 function وظيفة، دالة <i>fonction</i> Lat.factus	$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ <p>عُول إيتيلي      ثنائي ميتيل الإيتير</p>

195	<b>fundamental</b>	أساسي	أنبوبة أحد طرفيها مخروطي الشكل، تستعمل لسكب السوائل في الأوقيع المخصصة لها، وتزود أحياناً بورقة ترشيح لفصل السوائل بتخليصها مما تحمله من رواسب أو شوائب.
	<i>fondamental</i>		
	Lat. <i>fundamentalis</i>		
	صفة لما يدل على المصدر أو الأصل الذي تنشأ منه مكونات أخرى، ولا يمكن لها أن تكون بدونه على ما هي عليه.		
196	<b>fundamental particle</b>	جُسيمٌ أساسيٌّ (أَوْلَى)	فُوران
	<i>particule fondamentale</i>		
	جسيم دون مجهر، مثل الإلكترون والبروتون والغوتون، يكون المادة والطاقة، ولا يرجع وجوده إلى وحدات بنوية أدنى منه.		
197	<b>fungi</b>	فُطُور	واحد من مجموعة مركبات عضوية حلقة متغيرة تحتوي على حلقة رباعية الكربون فيها رابطان مزدوجتان وذرة أكسجين واحدة (هي الحلقة الأساسية في الفورانوز والفورفورال). يوجد في خشب بعض أنواع الصنوبر ويُصنع بتنوع تحفيزي لمجموعة الألدهيد من الفورفورال. يستعمل مادة أولية لتحضير رباعي هيدرو الفوران وماء وسبيطة أخرى تستعمل في صنع خيوط النايلون. يسمى أيضاً furfuran.
	<i>champignons</i>		
	فئة من عضويات دنيا ذات نوى حاملة للأبوغ، تضم الخماير والعنفيات والفطور، وهي رمية طفيلية عديمة اليخصوص.		
198	<b>fungicide</b>	مبيد فطري	فورانوز
	<i>fungicide</i>		
	عميل يبيد الفطور ويستعمل لتجنب هجماتها على المحاصولات الزراعية والأخشاب، ومن أمثلته الكبريت والنحاس.		
199	<b>fungus</b>	فُطُر	سكر غليكوز أحادي على هيئة أسيتال نصفي خماسي الحلقة.
	<i>champignon</i>		
	Gr. <i>spongos</i> إسفنج		
	. <i>fungi</i> . <i>fungi</i>		
	مفرد . <i>fungi</i> . انظر		
200	<b>funnel</b>	قمع	فورفورال
	<i>entonnoir</i>		
	Lat. <i>fundibulum</i> (v. <i>infundere</i> ) يصبّ		

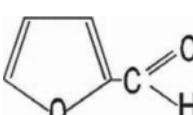


202 furanose

*furanose*



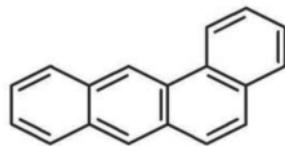
203 furfural



الألدهيد سائل صيغته C<sub>4</sub>H<sub>3</sub>OCHO عديم اللون إن كان نقياً، ويغدو بلون

بني محمر عند تعرّضه للهواء؛ ذو رائحة قوية تشبه رائحة البنزالدهيد، يوجد في كيزان الذرة وقشور

الشوفان وبذور القطن، ويصطفع منه الفوران والمواد الوسيطة المشتقة منه، كما يستعمل مذيباً ومبيداً للغطورة، وفي تنقية الزيوت النفطية.



204 furnace

فرن

*four*Lat.*fornus*

جهاز تولّد فيه طاقة حرارية بحرق الوقود، يستعمل لصهر الخامات ومعالجة الفلزات حرارياً وسوى ذلك.

205 furnace black

هباب الفرن

*noir de four*

كربون أسود يحضر بحرق مركبات هيدروكربونية غازية أو سائلة، مثل الغاز الطبيعي والقطارات النفطية، حرقاً جزئياً في فرن أو في معوجة، يستعمل في تقوية المطاط الصناعي.

206 fuse (v)

صهر

*fondre*Lat.*fundere*

يجوّل مادة، بفعل الحرارة، من حالتها الصلبة إلى حالتها السائلة والمائعة، مما يسهل اندماج المواد المصهورة بعضها البعض.

207 fused

مصهور، متداخل، مندمج

*fondu*

ما تحول بالتسخين إلى الحالة المائعة، أو ما أتحد مع سواه بفعل الصهر.

208 fused rings

حلقات متداخلة

*noyaux condensés*

حلقات ذات ذرات متداخلة فيما بينها، كما في المركبات الكيميائية الحلقية مثل البنزانتراسين.

209 fused salt

*sel fusé*

ملح (مُركب أيوني) مصهور. أكثر هذه الأملاح شيئاًًا الماليادات والنترات، وهي سائلة بمعظمها، تقارب الماء بلزوجتها وموصليتها الحرارية وتواترها السطحي، وهي ذات موصلية كهربائية فائقة.

صهور

210 fusible

*fusible*

ما يمكن صهره وتحويله بالتسخين إلى الحالة السائلة.

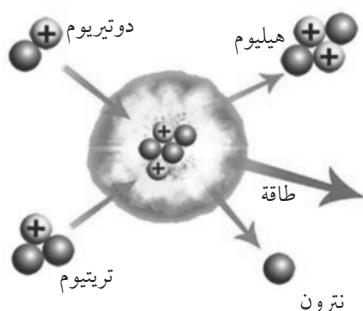
انصهار، اندماج

211 fusion

*fusion*Lat.*fusus* (v.*fundere*)

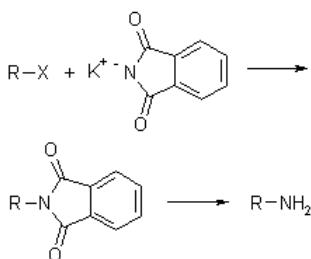
تحول مادة بالتسخين إلى الحالة السائلة؛ ولسهولة اندماج الماد المصهورة بعضها بعض، فقد أعطي هذا المصطلح معنى الاندماج أيضاً، كما في اتحاد نوى ذرات خفيفة، مثل ذرات الهيدروجين، لتكوين نوى ذرات أثقل، مثل ذرات الهيليوم، وهو ما يسمى الاندماج النووي

.nuclear fusion



# - G -

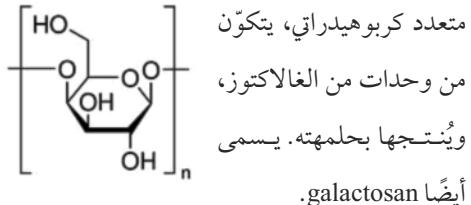
- 1 Gabriel synthesis** اصطناع غابرييل  
*synthèse de Gabriel*  
 اصطناع أمينات أولية من هاليدات ألكيلية  
 بمعاملتها مع فتاليميد البوتاسيوم وحلمة  
 -فتاليميد الألكيل المتكون.



- 2 gadoleic acid** حمض الغادولييك  
*acide gadoléïque*  
 حمض دسم صيغته  $\text{C}_{20}\text{H}_{38}\text{O}_2$ , يؤخذ من زيت كبد  
 الحوت، ينضهر في الدرجة 20° س.

- 3 gadolinium** غادوليانيوم  
*gadolinium*  
 عنصر ترابي نادر من فصيلة اللانتانيدات، عدده  
 الذري 64 وكتلته الذرية النسبية 157.25، كثافته  
 7.87 درجة انصهاره 1312° س ودرجة غليانه  
 3000° س. تكافؤه 3 وهو في الفصيلة IIIb من  
 الجدول الدوري. ذواب في الهموض المدددة،  
 يستعمل للحماية من النترونات.

- 4 galactan** غالاكتان  
*galactan*

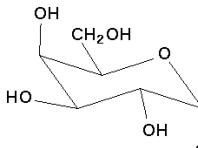
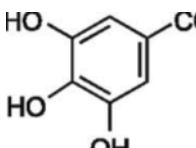
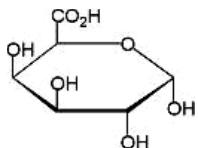
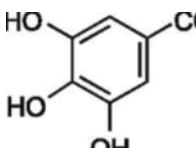
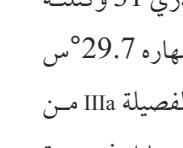


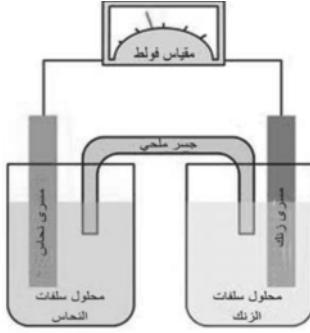
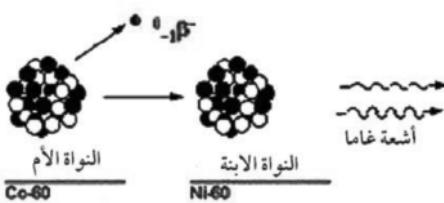
- 5 galactokinase** غالاكتوكيناز  
*galactokinase*  
 إنزيم يحفز تفاعل D-غالاكتوز مع ثلاثي فسفات  
 الأدينوزين لإنتاج D-غالاكتوز 1-فسفات وثنائي  
 فسفات الأدينوزين.

- 6 galactonic acid** حمض الغالاكتونيك  
*acide galactonique*  
 حمض بلوري أحادي القاعدة، صيغته  
 $\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_4\text{COOH}$   
 ينضهر في الدرجة 27° س،  
 ويستحضر بأكسدة الغالاكتوز،  
 يوجد في ثلاثة أشكال ضوئية.

- 7 galactosamine** غالاكتوزامين  
*galactosamine*  
 مشتق أميني للغالاكتوز،  
 صيغته  $\text{C}_6\text{H}_{13}\text{O}_5\text{N}$  ذو  
 بنية بلورية، يدخل في تركيب العديد من الكربوهيدرات المتعددة المخاطية.

- 8 galactoside** غالاكتوزيد  
*galactoside*

	غاليكوزيد يُتَّج من تفاعل الغالاكتوز مع غُول، ويتَّج الغالاكتوز بالحلمة.	غاليبول
9	<b>galactose</b> <i>galactose</i> كربوهيدرات أحادي (الدوهكسوز)، صيغته $C_6H_{12}O_6$ .	غالاكتوز galactose
		فعال ضوئياً، يوجد في سكر الحليب على شكل بلورات بيضاء، ذواب في الماء الحار، يتَّج بالإماماهة الحمضية للاكتوز. كان يدعى سابقاً سيروبروز.
10	دم غالاكتوزيمي، غالاكتوز دموي <i>galactosémie</i> زيادة الغالاكتوز في دم الأطفال بسبب عدم المقدرة على استقلابه لغياب وراثي لإنزيم يحوله إلى غلوكوز.	حمض الغاليك <i>acide gallique</i> 
11	حمض الغالاكتورونيك <i>acide galacturonique</i> 	حمض أحادي القاعدة وهو مكون رئيسي للبكتينات النباتية، يشتق بأكسدة ذرة الكربون ذات الرقم 6 في الغالاكتوز، يوجد على شكلين ألفا ( $\alpha$ ) وبيتا ( $\beta$ )، ذواب في الماء، يتَّج بإماماهة البكتينات ويستعمل في الأبحاث الكيميائية الحيوية.
12	غالينا <i>galène</i> سلفييد الرصاص الطبيعي، صيغته $PbS$ ، ذو بريق فلزي يذوب في حمض النتريل وفي كمية كبيرة من حمض الهيدروكلوريك الحار، يعد الخام الرئيسي لفلز الرصاص، وقد يحيي الفضة أحياناً.	غالينا
13	galipol <i>galipol</i> غُول تربيني صيغته $C_{15}H_{26}O$ ، يشتق من زيت قَلَف الشدَّاب، وهو على شكل بلورات عديمة اللون تنصهر في الدرجة $89^\circ\text{C}$ .	غاليبول
14	14	حمض الغاليك <i>acide gallique</i>  حمض صيغته $C_7H_6O_5$ عديم اللون أو قليل الصفار، يوجد على شكل إبر بلورية أو موشورية، ذواب في الغُول وفي الغليسول، يتَّج بعالي العفص مع حمض قوي أو مع صوداكاوية، يستعمل في صناعة الأصبغة وأحجار الطباعة وكاشِفَاً تحليلاً.
15	gallium <i>gallium</i> Lat. <i>gallus</i> عنصر فلزي رمزه Ga، عدده الذري 31 وكتلته الذرية النسبية 67.72، درجة انصهاره $29.7^\circ\text{C}$ ودرجة غليانه $2403^\circ\text{C}$ . يقع في الفصيلة IIIa من الجدول الدوري وله تكافؤان 2 و3. سائل في درجة الحرارة الاعتيادية، ذواب في الحموض والقلويات، ليس له استعمالات هامة، تستعمل مركباته في صنع أنصاف النواقل.	غاليوم
16	галлюсианин <i>gallocyanine</i> 	галлюсианин gallocyanine مُركب عضوي صيغته $C_{15}H_{12}N_2O_5$ ، يصنع من حمض الغاليك ومشتق نتروزو للأنيلين، وهو على هيئة بلورات خضراء تتحلل في الغُول وفي حمض الأسيتيك الجليدي وحمض الهيدروكلوريك المركز

		غاما
		الحرف الثالث من الألفباء اليونانية، يستعمل سابقاً للدلالة على الموقع الثالث في بنية جزيء عضوي بدءاً من ذرة أو مجموعة خاصة، أو على بنية مميزة في هذا الموقع مثل اللاكتونات.
17	<b>galvanic</b> <i>galvanique</i>	غلفاني
	ما ينسب إلى الكهرباء التي تُستَّجَّ بتفاعل كيميائي، مثل تيار غلفاني وخلية غلفانية، يستعمل على نحو خاص للدلالة على تأكُّل الأشياء المعدنية في أرض رطبة بسبب فعل كهربائي.	
18	<b>galvanic cell</b> <i>cellule galvanique</i>	خلية غلفانية
	خلية كهربائية قادرة على توليد طاقة كهربائية من تفاعل كيميائي يجري فيها.	
		
19	<b>galvanizing</b> <i>galvanisation</i>	غلفنة
	إكساء فلز حديدي بالزنك، لحمايته من التأكُّل، بإمرار الزنك في مصهور الفلز أو بتوضعه كهربائياً عليه مما يشكل سطحًا متجانسًا، تتعلق مدة الحماية بثُخن طبقة الزنك.	
20	<b>galvanometer</b> <i>galvanomètre</i>	مقياس غلفاني
	جهاز لقياس شدة تيار كهربائي ضئيل، أو لكشف وجوده أو اتجاهه بوساطة إبرة مغناطيسية، أو وشيعة في حقل مغناطيسي، تتحرك على سلم مدرج.	
21	<b>gamma</b> <i>gamma</i>	غاما
	الحرف الثالث من الألفباء اليونانية، يستعمل سابقاً للدلالة على الموقع الثالث في بنية جزيء عضوي بدءاً من ذرة أو مجموعة خاصة، أو على بنية مميزة في هذا الموقع مثل اللاكتونات.	
22	<b>gamma radiation</b> <i>radiation gamma</i>	إشعاع غاما
	صدور تيار مستمر من الأشعة غاما. يسمى أيضاً <i>gamma rays</i> .	
		
23	<b>gamma ray</b> <i>rayon gamma</i>	شعاع غاما
	إشعاع كهرطيسي موجته قصيرة جداً (يقع طولها بين 0.1 و 100 بيكومتر: ييكو = $10^{-12}$ )، وطاقته عالية جداً، يرافق الانشطارات النووية، شديد النفوذ، تقتصره الفلزات الثقيلة مثل الرصاص. يستعمل لإطلاق بعض عمليات الاصطدام العضوي وفي حفظ الطعام، يجب توخي الحذر من التعرض له، فقد يكون ذلك ميتاً.	
24	<b>gamma ray spectroscopy</b> <i>spectroscopie par rayons gamma</i>	تنظير الطيف
	تقنية تحليلية تستعمل فيها إشعاعات ذات طاقات محددة ومتقطعة تصدرها نواة مشعة. يسمح تمييز أطيف هذه الإشعاعات وشداها النسبية بالتعرف	

الكمي بالعناصر التي أصدرتها، كما يسمح بتحديد معدلات تفكّكها الإشعاعي.

25 **ganglioside** غانغلويزيد  
*ganglioside*

واحد من مجموعة من الغليوكوسفينغوليبيدات ذات الصلة بالسيريبروزيدات. يوجد على الأكثر في الخلايا العقدية وفي المادة الرمادية في الجملة العصبية وتزداد مقاديره عند اضطراب عمليات استقلاب الشحوم مما يؤدي إلى توضعها في الكبد أو الطحال.

26 **gangue** سقط  
*gangues*  
Gr. *gang*  
عرق معدني

تجمعات الخامات الغثة العديمة القيمة بذاتها، والتي تُفصل خُبئاً عن خامات الفلزات. منها الكالسيت والليمونيت والبيريت وسواها.

27 **garnet** غازنٍت  
*grenat*

اسم عام يطلق على مجموعة من معادن سيليكاتية تتبلور في النظام المكعب،

صيغتها العامة  $A_3B_2(SiO_3)_3$ ، حيث A أيون فلز ثانوي التكافؤ مثل المنغنيز والكالسيوم، وB فلز ثلاثي التكافؤ مثل الألومنيوم والكروم والحديد III، وتستعمل أحجاراً كريمة وعوامل سحج، وتسمى أيضاً البِجادي.

28 **gas** غاز  
*gaz*  
Lat. *chaos*  
هيولي

إحدى حالات المادة الثلاثة، تتميز بانخفاض ملحوظ للزوجتها وكثافتها، وبشدة قابلتها للتمدد والانضغاط إذا ما تعرّضت لتغييرات في الضغط ودرجة الحرارة، تماماً كل حيز متاح لها، وتخضع لقوانين محددة. أكثرها انتشاراً على سطح الكرة الأرضية الأكسجين والميدروجين والأزووت وثنائي أكسيد الكربون.

29 **gas chromatography** استشتاب غازي  
*chromatographie en phase gazeuse*

انظر chromatography

, gas-liquid chromatography

. vapor-phase chromatography

30 **gas constant** ثابتة الغازات  
*constante des gaz*

الثابتة R في قانون الغازات الكاملة وتحدد قيمتها بالعلاقة:  $nT = \frac{PV}{R}$ ، حيث P الضغط الذي يؤثر به n مول من غاز كامل، وV الحجم الذي يشغله، وT درجة حرارته المطلقة. تبلغ قيمتها 0.0822 ليتر.جو / درجة.مول، أو 8.3143 جول / درجة.مول، أو 1.987 حريرة / درجة.مول.

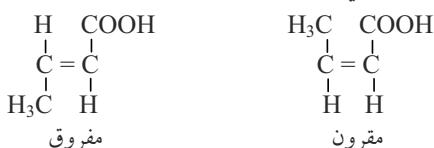
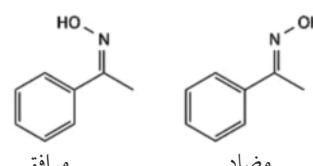
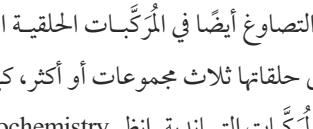
31 **gas hydrate** هيدرات غازي  
*hydrate gaseux*

مُركَّب فَصَّيٌّ (على هيئة فَصَّ) يكوّنه غاز مع الماء في درجات حرارة منخفضة وضغطوط عالية وذلك بتّماس مباشر بين الغاز والماء. وهو على شكل بلورات صلبة لا تتحلل في الماء، يرتبط فيها جزيء غازي بـ 6 إلى 18 جزيء ماء. أهم هذه الهيدرات هيدرات الإيتان والإيتيلين والبروبان، وقد بدأ الاهتمام بها بسبب الضرر الذي تحدثه لأنابيب النفط، وقد

<p>استعمل أخيراً البروبان بنجاح لأخذ الماء من المحاليل المالحة وتحويلها إلى ماء صالح للشرب.</p>	<p>مزيج من مركبات هيدروكربونية سائلة طيارة يستعمل في محركات الاحتراق الداخلي، يتكون من سلاسل بارافينية متشعبه وببارافينات حلقية ومركبات عطرية، مصدره الرئيسي الحالي النفط، ويمكن إنتاجه من زيت حجارة السجّيل ومن هدرجة فحم الكوك وغيرها.</p>
<p><b>32 gasification</b> <i>gazéification</i> عملية كيميائية أو حرارية تحول مادة صلبة إلى حالة غازية، مثل تحويل الكوك إلى وقود غازي بتفاعلاته مباشرة مع الهيدروجين لتشكيل الميثان، أو مع تيار من بخار ساخن (حتى الدرجة 800°س) بوجود الهواء أو الأكسجين لإنتاج غاز الماء (غاز الاصطناع <math>\text{CO}+\text{H}_2</math>).</p>	<p>عصارة معدية <i>jus gastrique</i> معدة سائل رائق تفرزه الغدد في مخاطية المعدة استجابة لمنعكس عصبي بعد تناول الطعام. يحوي المخاط والعامل الداخلي (intrinsic factor) ومولد البيسين وحمض الهيدروكلوريك، وتقارب قيمة <math>\text{pH}</math> فيه من 2. يعد دوره في عملية الاستقلاب، وهو تحطيم مكونات الأطعمة، أساسياً في عملية الهضم، مع أن تفكك الكربوهيدرات يبدأ في اللعاب.</p>
<p><b>33 gas laws</b> <i>lois des gaz</i> القوانين التي تعبر عن العلاقات بين ضغط الغاز وحجمه ودرجة حرارته. انظر <math>\text{Boyl's law}</math>, <math>\text{ideal gas}</math>, <math>\text{Gay-lussac law}</math>, <math>\text{Charle's law}</math></p>	<p>انظر intrinsic factor</p>
<p><b>34 gas-liquid chromatography</b> <i>chromatographie gaz-liquide</i> استشراب غاز - سائل نوع من الاستشراب الغازي يكون طوره الثابت سائلاً مذرياً موزعاً على حامل صلب خامل؛ تستعمل هذه التقانة، إضافةً إلى كونها وسيلة تحليلية، في تحضير مقادير معتدلة من مواد شديدة النقاء يصعب عادة فصلها عن مُزجها (مزاجها). مختصره GLC.</p>	<p>غاسترين <i>gastrine</i> واحد من هرمونات متشابهة تفرزه مخاطية المعدة، يحرّض على إفراز العصارة المعدية.</p>
<p><b>35 gas oil</b> <i>mazout</i> قطارة نفطية سائلة قابلة للاشتعال، تقع لزوجتها ودرجة غليانها بين لروجات ودرجات غليان الكبروسين وزيوت الترتيلق، حيث تغلي بين الدرجتين 232°س و426°س.</p>	<p>معيار <i>jauge</i> أداة للدلالة على متحولات، مثل الضغط ومستوى السائل والسمك، بقياسها. يستعمل غالباً للدلالة على سمك المنتجات البلاستيكية والمطاطية والمعدنية.</p>
<p><b>36 gasoline</b> <i>gasoline</i> غازولين</p>	<p>قانون غي - لوساك <i>loi de Gay-Lussac</i> قانون معدّل لقانون شارل، ينص على أن حجم غاز محصور في حيز، تحت ضغط ثابت، يتتناسب مع</p>

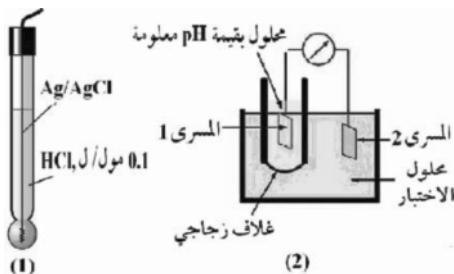
<p>درجة حرارته المطلقة، وأن حجوم الغازات في تفاعل كيميائي تكون دوماً بنسبة عددية بسيطة فيها بينها.</p>	<p>مزيج من بروتينات غير متجانسة تتحلل في الماء، وتشَّجع بإماعة الكولاجين عند إغلاء مواد أولية متنقاًة ومنظفة ومعالجة بعنایة، مثل الجلد وأربطة العظام وأوتار العضلات.</p>
<p><b>41 Gay-Lussac tower</b> برج غي - لوساك <i>tour de Gay-Lussac</i></p> <p>برج واسع محسو يقع بعد غرف الرصاص (في طريقة غُرف الرصاص لتحضير حمض الكبريتيك)، يمتص فيه حمض الكبريتيك المركز أكسيد الأزوت من الغازات المستهلكة متوجاً الزاج الأزوي. انظر .Glover tower</p>	<p><b>46 gelatin dynamite</b> ديناميت هلامي <i>dynamite gélantineux</i></p> <p>متفجر شديد على هيئة كتلة هلامية مُكونٌ على وجهٍ رئيسي من التتروغليسيرين والتتروسيلولوز. وهو أقل حساسية تجاه الصدمات والاحتكاك من الديناميت العادي.</p>
<p><b>42 gel</b> هلامة <i>gel</i></p> <p>مادة غروانية يندمج طورُها المبuner في طورها المستمر لإنتاج مادة هلامية لرجة، مثلما تُتُّسج نسبة 2% من الجيلاتين في الماء.</p>	<p><b>47 gelatinous</b> هلامي <i>gélantineux</i></p> <p>ما يشبه الهلام في مظهره أو في بنائه، مثل هيدروكسيد الحديد الثلاثي الجيلاتيني.</p>
<p><b>43 gel filtration</b> ترشيح هلامي <i>filtration de gel</i></p> <p>نوع من الاستشراب بالعمود، تفصل فيه الجزيئات بعضها عن بعض بدلالة تباين قدها أو شكلها أو شحتها (كما في المناخل الجزيئية)، حيث تمر أكبر الجزيئات أولاً. تستعمل بخاصة في الكيمياء الحيوية لتعيين الكتل الجزيئية النسبية، وتسمى أيضاً .molecular sieve chromatography</p>	<p><b>48 gelation</b> تهلم <i>gélification</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- آلية تكون هلامة من حلاله.</li> <li>- آلية تجمُّد مادة مائعة.</li> </ul>
<p><b>44 gel point</b> نقطة التهلم <i>point de gélification</i></p> <p>المراحل التي يبدأ فيها محلول يظهور خصائص مطاطية، يرافقها ارتفاع لزوجته.</p>	<p><b>49 gellinite</b> جيلينيت <i>gellinite</i></p> <p>ضرب من الديناميت.</p>
<p><b>45 gelatin</b> هلام <i>gélatine</i></p> <p>Lat.gelatus (v.gelare)</p>	<p><b>50 gene</b> مُورّفة، جين <i>gène</i></p> <p>قطعة من الدنا تضم معقداً من بروتينات نوية، وتعود الناقل الفعال للمعلومات الوراثية. تنتظم الجينات، بترتيب خطبي، في كروموزمات الخلايا الحية، ويقرب عددها من 30000 في كل خلية من الجسم البشري.</p>

51	<b>general</b>	عام، شامل	تخزين المعلومات الوراثية في الدنا (DNA) في الكائنات العضوية الحية، باستثناء بعض الفيروسات التي تخزن معلوماتها الوراثية في الرنا (RNA)؛ وعند الارتفاع في سلم التطور تبرز النوى وتخزن هذه المعلومات في كروموسوماتها.
52	<b>generator</b>	مولّد	خرائط وراثية
	<i>générateur</i>	<b>genetic map</b>	<i>carte génétique</i> تمثيل بياني للترتيب الخطي للمورثات على صبغي يحدد موقعها. تسمى أيضاً خريطة الكروموسومات.
53	<b>generic formula</b>	صيغة جنسية	<b>genetics</b>
	<i>formule générique</i>	<i>génétique</i>	علم الوراثة فرع من علم الحياة (البيولوجيا) يتناول دراسة التوارث الحيوي والتبدلاته التي تتحقق بالعضوية الحية والآليات المؤثرة فيها.
54	<b>genetic code</b>	راموز وراثي (جيني)	<b>Geneva system</b>
	<i>code génétique</i>	<i>système de Genève</i>	نظام جنيف نظام عالمي لتسمية المركبات العضوية (تبناه المؤتمر الدولي للكيمياء العضوية في جنيف سنة 1892، وعده لاحقاً الاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية) يعتمد على تسمية المركبات الميدروكربيونية باسم أطول سلسلة كربونية مستقيمة في الجزيء، ويدل على موقع الاستبدال بأرقام توضع على ذرات كربون هذه السلسلة بدءاً من أقرب ذرة إلى مجموعة أو عنصر الاستبدال.
55	<b>genetic engineering</b>	هندسة وراثية	<b>genome</b>
	<i>génie génétique</i>	<i>génome</i>	جينوم، مجين مجموعة بسيطة من الصبغيات (الكروموسومات) والمورثات التي تحويها.
56	<b>genetic information</b>	إعلام وراثي	مجموعه بسيطة من الصبغيات (الكروموسومات)
	<i>information génétique</i>		والمورثات التي تحويها.

61	<b>genotype</b> <i>génotype</i>	نط وراثي (جيني) - الترتيب الجيني في عضوية، الدال على مجموعة المورثات التي تملّكها. - مجموعة من الأفراد تشارك خريطة وراثية نوعية واحدة.	جيروانيول geraniol	جيريانيول غُولٌ تربيني غير مشبع يوجد حرًا ومرتبطًا في العديد من الزيوت الأساسية، مثل زيوت الجيرانيوم والبالماروزا، ويستعمل في صناعة العطور والصابون.
62	<b>geochemistry</b> <i>géochimie</i>	جيوكيميا دراسة التركيب الكيميائي للأرض، وأسس تكون الصخور والخامات مثل النفط والأملاح والكبريت، ووضع موقع وحدود توسيعاتها.	64	جرمانيوم germanium
63	<b>geometrical isomerism</b> <i>isomérie géométrique</i>	تصاوغ هندسي تصاوغ فراغي تشغل فيه ذرة أو مجموعة مواقع مختلفة بالنسبة للرابطة المضاعفة في صيغة الجزيء المعنى. يُعرف المصاواغان المتشكلان بالمقرون (cis) والمفروق (trans) إن كانت هذه الرابطة بين ذرتين كربون، كما في حمض الكروتونيك.	عنصر لا فلزي رمزه Ge عدده الذري 32 وكتلته الذرية النسبية 72.59، ويقع في الفصيلة IVa من الجدول الدوري، وتكافؤاه 2 و4، درجة انصهاره 937.4 °S ودرجة غليانه 2830 °S، يوجد في بعض أنواع فحم الكوك حيث يستخلص من رمادها كما يؤخذ من بقايا تقنية الزنك وسواء، يستعمل في تطبيقات أنصاف التوائق وفي صناعة الترانزistorات.	
				
		ويُعرّف بالمرافق (syn) والمضاد (anti) إن كانت الرابطة بين ذرة كربون وذرة آزوت كما في جزيء البنزaldoكسين. .herbivore	65	مبيد الجراثيم germicide
				عميل يقضي على الجراثيم. قارن بـ
		إنتاش antiseptic	66	anticancer anticarcinogen
		anticancer anticarcinogen		anticancer anticarcinogen
		يُبرى هذا التصاوغ أيضًا في المركبات الحلقيّة المشبعة التي تحوي حلقاتها ثلاثة مجموعات أو أكثر، كما يرى في بعض المركبات التسانديّة. انظر stereochemistry.	67	التطور الأولي للأباغ، وبعد بداية النمو والتطور.
			68	التطور الأولي للأباغ، وبعد بداية النمو والتطور.
		67 germination <i>germination</i> germinatio (v. germinare)		68 getter <i>piège</i>
		يُبرى هذا التصاوغ أيضًا في المركبات الحلقيّة المشبعة التي تحوي حلقاتها ثلاثة مجموعات أو أكثر، كما يرى في بعض المركبات التسانديّة. انظر stereochemistry.		مُستأصل getter

		في أنبوب تفريغ، بعد إخلائه، لإزالة الغازات المتبقية فيه وتحقيق خلاءً عالٍ.	و C عدد مكوناتها، تسمى أيضًا Gibbs rule. انظر freedom degree
69	Gibbs free energy طاقة جييس الحرجة <i>énergie libre de Gibbs</i>	دالةٌ حاليةٌ تعبر عن تلقائية تحولٍ وتدل على المدى الذي يمكن أن يبلغه، تعطي بالعلاقة $G = H - TS$ ، حيث H أنتاللية الجملة، و S أنتروبيتها و T درجة حرارتها المطلقة، تendum قيمة هذه الدالة في حالة التوازن. تسمى أيضًا Gibbs function و free energy.	طريقة جيربوتول <i>procédé de Girbotol</i> طريقة يجري فيها امتصاص الغازات والشوائب الحمضية مثل سلفيد الهيدروجين ( $H_2S$ ) وثنائي أكسيد الكربون ( $CO_2$ ) من مزيج غازي، مثل الغاز الطبيعي، وذلك بتماسه مع مذيب من أمين عضوي مثل أحادي أو ثنائي إيتانول الأمين القاعدي.
70	Gibbs function تابع جييس <i>fonction de Gibbs</i>	انظر Gibbs free energy.	جليدي <i>glacial</i> جليد <i>Lat. glacialis</i> صفة تطلق على عدد من الحموض، مثل حمض الأسيتيك الجليدي وحمض الفسفوريك الجليدي، التي تكون درجات حرارة تجمدها، في حالاتها الشديدة النقاء، أدنى قليلاً من درجة حرارة الغرفة. فحمض الأسيتيك الجليدي، الذي تبلغ درجة نقاوته 99.8% يتجمد في الدرجة 16.6° س.
71	Gibbs-Helmholtz equation هلمهولتس <i>équation de Gibbs-Helmholtz</i>	- معادلة جييس - - معادلة تعبر عن تغير قيمة ثابتة توازن تفاعل كيميائي تحت ضغط ثابت $K_p$ بتغيير درجة حرارته المطلقة، بالعلاقة: $d\ln K_p/dT = \Delta H/RT^2$ - معادلة تعبر، في التفاعلات العكوسية تحت ضغط ثابت، عن العلاقة بين أنتاللية الجملة في التفاعل وطاقة الحرجة G فيه: $H = G - T(\frac{\delta G}{\delta T})_P$	74 75 76
72	Gibbs phase rule قاعدة الأطوار جييس <i>règle des phases de Gibbs</i>	علاقة تصف حالة جملة كيميائية غير متجانسة في حالة توازن: $F = C + 2 - P$ حيث F عدد درجات حرية الجملة و P عدد أطوارها	glance <i>éclat</i> مصطلح في علم الفلزات يعني اللمعان والتألق، يستعمل لوصف المواد القاسية الاهشة، مثل الغاليانا والقار، التي تعطي عند كسرها سطوحًا عاكسة براقة. glass <i>verre</i> مادة لا عضوية صلبة هشة لا بلورية، شفافة تصنع عادة بصهر السيليكات، وأحياناً البورات والفسفات، مع بعض الأكسيدات القاعدية (وبعض الأوكسيد الفلزية أحياناً)، ثم بتبريدها سريعاً لمنع تبلورها.

- 77 glass electrode زجاجي** *électrode de verre*  
 مسرى من أنبوب زجاجي متين يتتهي بحبابة من غشاء زجاجي رقيق جداً يوضع فيها محلول حمضي بتركيز محدد (0.1 مولى)، ويغمر فيه سلك ناقل من فضة مكسوة بكلوريد الفضة (الشكل 1). عند وضع المسرى في محلول خارجي، يجري تبادل الأيونات الموجبة ما بين جانبي الغشاء، وتنشأ كمونات تدل على طبيعة وتركيز الأيونات الموجبة (مثل  $H^+$ ,  $Na^+$ ,  $K^+$ ) في محلول الخارجي. غالباً ما يضم هذا المسرى إلى مسرى عياري يصنع معه خلية كاملة (الشكل 2).



- 78 glass enamel زجاجية** *émail verré*  
 مسحوق ناعم من بوروسيليكات الرصاص مع أصباغ خزفية ملونة، والمسحوق على أنواع مختلفة منها ما يقاوم الحموض والقواعد. تستعمل لأغراض تزيينية.

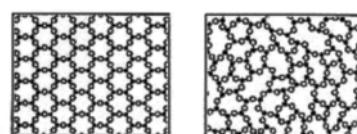


- 79 glass fiber زجاجي** *fibre de verre*  
 ألياف صناعية قوامها الزجاج تقل ثخانتها عن 25

ميكرومتر، لا تشتعل، تفقد مثانتها في درجة أعلى من الدرجة 315 °S وتلين في الدرجة 815 °S. تصنع ببثق الزجاج المصور بسرعات عالية عبر ثقوب دقيقة. تستعمل لأغراض العزل وقوية اللدائن ونقل إشارات الاتصال الصوئية.

- 80 glass soap زجاجي** *savon de verre*  
 مادة مثل ثنائي أكسيد المغنيز  $MnO_2$  يستعملها مصنّعو الزجاج لإزالة اللون الأخضر الناتج عن أملاح الحديد. يسمى أيضاً glassmaker's soap.

- 81 glassy state حالة زجاجية** *état vitreux*  
 حالة تتوزع فيها الذرات أو الجزيئات على نحو عشوائي (بخلاف ما في البلورة)، ويحدث التبلور فيها بعد وقت طويل جداً. تسمى أيضاً vitreous state.

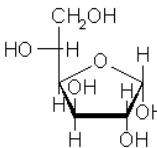
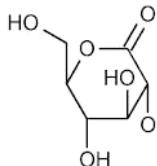


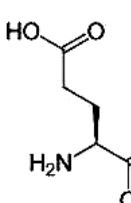
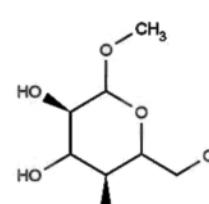
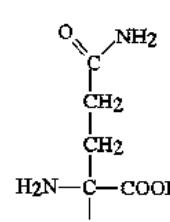
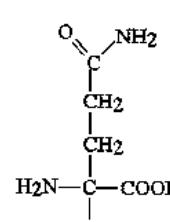
كوارتز زجاج

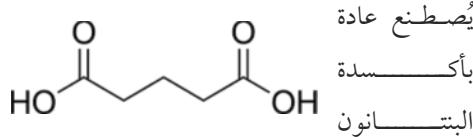
- 82 glass transition تحول زجاجي** *transition vitreux*  
 تحول بلمرٍ جزئيٍّ التبلور من حالة مطاطية أو لزجة إلى حالة صلبة وهشة نسبياً، ينجم عادة عن تغير في درجة الحرارة.

- 83 glass wool صوف زجاجي** *laine de verre*  
 ألياف من زجاج تجتمع في كتلة تشبه القطن المندولف أو الصوف، تستعمل غالباً للعزل الحراري وفي مصففي الهواء، وتصنع منها منتجات مختلفة.

84	<b>glassware</b> <i>verrerie</i>	آنية زجاجية، زجاجيات أوان مصنوعة من زجاج.	حمض الكبريتيك) بغية تبريد مزيج $\text{SO}_2$ والماء الحار، في طريقة نحو الغرف، وتزويده ببخار الماء، وأخذ أكاسيد الأزوٰت من الزاج الأزوٰتي الداخل من قمة قادماً من برج غي - لوساك، ولتركيز حمض الكبريتيك الداخل إليه أيضاً من الغرف.
85	<b>Glaubert's salt</b> <i>sel de Glaubert</i>	ملح غلوبر سلفات الصوديوم المميّه، صيغتها $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ، وهي على شكل بلورات إبرية صغيرة شفافة أو على شكل مسحوق حبيبي. ذوابة في الماء، تفقد ماءها في الدرجة $100^\circ\text{S}$ ، تستعمل في الطب وفي صباغة النسيج.	89 <b>glucagon</b> <i>glucagon</i> هرمون متعدد الببتيد، مكوٌن من 29 ثُمانة حمض أميني، ينشأ في جزر ألفا لأنفراهانس في البنكرياس، ويرفع نسبة الغلوكوز في الدم بزيادة معدل تحطيم الغليوكجين في الكبد.
86	<b>glaze</b> <i>glace, vernis</i>	جليد شفاف، مينا - غطاء جليدي رائق أملس، ينشأ على سطح الأشياء المعرضة للجو بتجمد طبقة رقيقة من الماء الفائق البرودة، من المطر أو الرذاذ. - مزيج من سيليكات وبعض الأكاسيد شبيه بمينا الخزف، يطبق ويصهر على سطح جسم لصقله وتمليسه أو لغایات تزيينية.	90 <b>glucamine</b> <i>glucamine</i> أمين صيغته $\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_4\text{CH}_2\text{NH}_2$ يُصطنع بإرجاع غلوكوزيل الأمين أو أوكسيم الغلوكوز.
87	<b>globulin</b> <i>globuline</i>	غلوبولين بروتينات كروية بسيطة يصطنعها الجسم تختصر بالحرارة ولا تذوب في الماء، ذوابة في محليل الأملاح الممددة وفي الحموض والقلويات القوية، يمكن فصلها بالرحلان الكهربائي إلى غلوبولينات ألفا وبيتا وغاما.	91 <b>glucaric acid</b> <i>acide glucarique</i> حمض الغلوكاريک حمض ثنائي الكربوكسيل صيغته $\text{HOOC}(\text{CHOH})_4\text{COOH}$ يتكون في الجسم ويعُصّن بأكسدة الغلوكوز ومشتقاته بحمض النتريك، ويتحول آلية أسترة داخلية إلى لاكتون. .saccharic acid يسمى أيضاً
88	<b>Glover tower</b> <i>tour de Glover</i>	برج غلوفر برج واسع محسوٰ بگرات زجاجية يقع قبل غرف الرصاص (في طريقة غرف الرصاص لتحضير	92 <b>glucinium</b> <i>glucinium</i> الاسم القديم لعنصر البيريليوم، الذي أطلق عليه لحلوة مذاق أملاحه. انظر .beryllium

<p><b>93 glucocorticoid</b> <i>glucocorticoïde</i></p> <p>أي من هرمونات ستيروييدية، طبيعية أو صناعية، تشارك مشاركة أساسية في استقلاب الكربوهيدرات والبروتينات.</p>	<p>قشراني سكري <i>glucocorticoid</i></p>	<p>الذوبان في الماء وقليلته في الغُول، تتشق بأكسدة الغلوكوز.</p>
<p><b>94 glucofuranose</b> <i>glucofuranose</i></p> <p>غلوکوز فورانوزي <i>glucofuranose</i></p> <p>أحد أشكال الغلوكوز، يتميز بوجود حلقة فورانوزية تنشأ فيها ذرة كربون كيرالية إضافية، يوجد على شكلين ألفا (<math>\alpha</math>) وبيتا (<math>\beta</math>). انظر furanose.</p> 	<p>غلوکوز بیرانوزي <i>glucopyranose</i></p>	<p>أحد أشكال الغلوكوز، يتميز بوجود حلقة بيرانوزية تنشأ فيها ذرة كربون كيرالية إضافية. يوجد على شكلين ألفا (<math>\alpha</math>) وبيتا (<math>\beta</math>). انظر pyranose.</p>
<p><b>95 gluconeogenesis</b> <i>gluconéogenèse</i></p> <p>تكون الغلوكوز في الجسم الحياني، في الكبد خاصة، من البروتينات والشحوم ومواد غير كربوهيدراتية أخرى.</p>	<p>نشوء الغلوكوز <i>glucose formation</i></p>	<p>مشتق أميني بلوري للغلوكوز، صيغته HOCH<sub>2</sub>(CHOH)<sub>3</sub>CH(NH<sub>2</sub>)CHO يوجد بالشكل D، كيتوزاً أمينياً، وهو أكثر الكربوهيدرات الأمينية وفرة في الطبيعة، إذ يوجد في البروتينات الغليكونية وفي الكيدين.</p>
<p><b>96 gluconic acid</b> <i>acide gluconique</i></p> <p>حمض بلوري صيغته <math>\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_4\text{COOH}</math>، يصنع بأكسدة الكربون رقم (1) في الغلوكوز، وهو الحمض الرئيسي في العسل، يستعمل في تحضير الأطعمة ومواد صيدلانية، ويُستعمل ملحه النشادي حفازاً في الطباعة على النسيج. انظر glucose.</p>	<p>حمض الغلوكونيک <i>gluconic acid</i></p>	<p>غلوکوز <i>glucose</i></p>
<p><b>97 gluconolactone</b> <i>gluconolactone</i></p> <p>بلورات بيضاء صيغتها <math>\text{CH}_2\text{OHCH}(\text{CHOH})_3\text{COO}</math>، تنصهر في الدرجة 155°س، وتتفكك بالغليان، سريعة</p> 	<p>لاكتون غلوکونیک <i>gluconolactone</i></p>	<p>سكر الدهيدى مستقيم السلسلة صيغته <math>\text{HO}-\overset{\text{C}}{\underset{\text{C}}{\text{O}}}-\text{OH}</math>، يوجد على ثلاثة أشكال: يميني التدوير (+) ويساري التدوير (-) وراسيمي (<math>\pm</math>). يدعى الشكل اليميني التدوير دكستروز، وهو بلورات حلوة المذاق ذابة في الماء، يتكون في النباتات بالاصطناع الضوئي، ويخضر بإمامه الشاء والسيلولوز، ويعد السكر الأبسط الذي يجري تمثيل الكربوهيدرات به في الجسم. يسمى أيضاً سكر العنبر.</p>

101	<b>glucose phosphate</b> <i>phosphate de glucose</i>	فسفات الغلوكوز مشتق فسفاتي للغلوكوز صيغته $C_6H_{11}O_5(OPO_3H_2)$	105	<b>glue</b> <i>glu</i>	غراء غراء Lat. <i>glus</i>
		يعطي بتفاعله مع الكربوهيدرات الألدهيدية والكيتونية كربوهيدرات ثنائية، كما يُنتج، بتضاعفه في الكبد والعضلات، الغليوكجين وحمض الفسفوريك.			صنف من الجيلاتين التجاري الخام غير النقي، عنبري اللون، ينتج عن إماهة الكولاجين الحيوي، يتهلّم في المحاليل المائية ويشكّل عند جفافه طبقة لاصقة متينة.
102	<b>glucose syrup</b> <i>sirop de glucose</i>	شراب الغلوكوز مزيج من المالتوز و-D-غلوكوز، يحضر بإماهة نشا الذرة بالخموض أو بالإنزيمات، يستعمل مغلاًطاً ومحلياً في صناعة الأطعمة.	106	<b>glutamic acid</b> <i>acide glutamique</i>	حمض الغلوتاميك حمض أميني ثائي الكربوكسيل، صيغته: $HOOC(CH_2)_2CH(NH_2)COOH$
					يوجد في الأجسام الحية غلوتامينًا مرتبطة في بروتينات حيوانية ونباتية متعددة، كما يُصنع بشكله الراسيمي ( $\pm$ ) من الأكريلونتريل.
103	<b>glucoside</b> <i>glucoside</i>	غلوكوزيد مشتق غلوکوزي، مثل ميتييل الغلوكوزيد $.C_6H_{11}O_5-O-CH_3$	107	<b>glutamine</b> <i>glutamine</i>	غلوتامين حمض أميني بلوري هو أحد أحماض الغلوتاميك، صيغته $H_2NOCCH_2CH_2CH(NH_2)COOH$
		أطلق هذا الاسم سابقاً على الغلوكوزيدات، ويطلق اليوم فقط على ما كان الغلوكوز مكونه السكري منها. انظر .glycoside.			يوجد حراً ومرتبًا في النباتات والحيوانات، ويُنتاج بحلمهته النشادر وحمض الغلوتاميك.
104	<b>glucuronic acid</b> <i>acide glucuronique</i>	حمض الغلوكورونيک حمض ألدهيدي صيغته $HOOC(CHOH)_4CHO$	108	<b>glutaric acid</b> <i>acide glutarique</i>	حمض الغلوتاريك حمض بلوري ثائي الكربوكسيل، صيغته $HOOC(CH_2)_3COOH$
		ينشأ بأكسدة المجموعة الغولية (6) في D-غلوكوز إلى مجموعة حمضية، ويُصنع بإماهة الصمع العربي أو بأكسدة ميتييل الغلوكوزيد؛ يوجد في البولة على هيئة مركبات غلوكورونية مرتبطة بنواتج استقلالية سامة مثل الفينولات. انظر .glucose			97°س، ذواب في الماء وفي المذيبات العضوية،

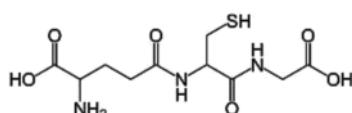


**109 glutaraldehyde**      **ألكهيد غلوتاريكي**  
*aldehyde glutarique*

ألكهيد سائل صيغته  $\text{H}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{C}(=\text{O})-\text{H}$ ، يغلي متفككًا في الدرجة 188°س، ذواب في الماء والغُول الإيتيلي، مخرّش، يستعمل مادة مثبتة في صناعة النسيج وفي دباغة الجلد الطريه.

**110 glutathione**      **غلوتاثيون**  
*glutathione*

بيتيد ثلاثي بلوري، صيغته  $\text{C}_{10}\text{H}_{17}\text{O}_6\text{N}_3\text{S}$ ، يُعد مكوناً أساسياً للخلايا الحية، ويكون من حمض الغلوتاميك والسيستين والغليسين، يؤدي دوراً أساسياً في تنشيط بعض الإنزيمات وفي عمليات الأكسدة والإرجاع البيولوجية.



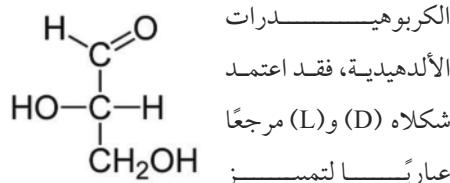
**111 gluten**      **غلوتين**  
*gluten*

مزيج من بروتينات، يوجد في بذور الحبوب، ويسكب، بمثانته ومرونته، تكون عجينة متماسكة مرنة قادرة على الاحتفاظ بالغازات.

**112 glyceraldehyde**      **ألكهيد غليسيريلي**  
*glyceraldéhyde*

مُركب بلوري حلو المذاق، يوجد محلولاً ألكهيدياً ثانئي الهيدروكسيل في الشكلين (D) و (L) وفي

الشكل الراسيمي (DL)، وبلمراً ثانئياً، صيغته  $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3$  في حالته اللامائية؛ ولأنه الأبسط بين



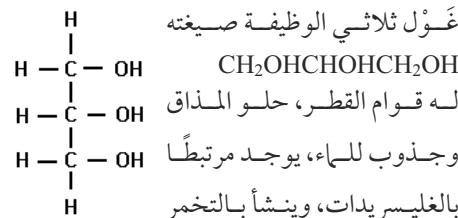
الكربوهيدرات ومشتقاتها، فسميت المصاواغات التي تكون الزمرة OH فيها على يمين ذرة الكربون اللامتناورة بالشكل (D) وسميت تلك التي تكون هذه الزمرة فيها على يسار الذرة بالشكل (L).

**113 glyceride**      **غليسيريد**  
*glycéride*

واحد من إسترات عديدة يتوجهها الغليسيرول مع الحموض الدسمة؛ توجد بصورة طبيعية في الزيوت وفي الدسم، وتُصطنع؛ وهي أحادية الغليسيريد وثنائيه وثلاثي، تبعاً لعدد زمر OH التي جرت أسترتها. منها البسيط والمختلط تبعاً لوجود نوع حضي واحد أو أكثر في بنيتها.

**114 glycerin**      **غليسيرين**  
*glycerine*  
 انظر glycerol.

**115 glycerol**      **غليسروول**  
*glycérol*



العُولي للكربوهيدرات وُيُصطنع من البروبيلين ويكون متجهاً ثانويًا في صناعة الصابون. منه ما هو

نقى يستعمل في صناعة مواد التجميل والعطور وفي الطب، وما هو صناعي يستعمل مزلاً ومليداً ومادة أولية صناعية. يسمى أيضاً glycerin.

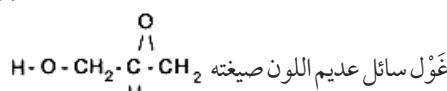
**أحادي شمعات الغليسروول** *monostearate de glycérol*

مادة شمعية القوام صيغتها:

$(C_{17}H_{35})COOCH_2CHOHCH_2OH$  بين الدرجتين  $38^{\circ}$  و  $39^{\circ}$  س، تتبعثر في الماء وتحل بالتسخين في العُوْل والزيوت والمواد الهيدروكربونية. تستعمل عميل تغليظ واستحلاب في صناعة الزيوت والشمع ولحماية المساحيق المستطربة وفي مواد التجميل.

**glycidol**

*glycidol*



يغلي في الدرجة  $162^{\circ}$  س، ينحل في الماء والغُول الإيتيلي والإيتير، يصنع بنزع الماء من الغليسروول بطريقة غير مباشرة، ويستعمل في عمليات الأصطناع العضوي ومثبّتاً للزيوت الطبيعية وللبليمرات الفينيلية. يسمى أيضاً 2, 3, أبوكسي-1-بروبانول.

**glycine**

*glycine*

أبسط الحموض الأمينية، بلوري الشكل حلو المذاق صيغته  $NH_2CH_2COOH$ ، ينصهر متفككاً فيها بين الدرجتين  $232^{\circ}$  و  $236^{\circ}$  س، يوجد في العديد من البروتينات مثل الجيلاتين (حيث يشتق منها بالحلمة)، ويُصطبغ بتفاعل النشادر مع حمض كلور الأسيتيك.

حمض الغلييكوكوليک **glycocholic acid**

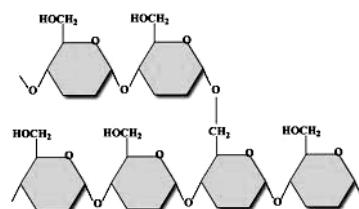
*acide glycocholique*

حمض صيغته  $(HO)_3C_{23}H_{36}CONHCH_2COOH$  يوجد في الصفراء خاصة عند الرجال والحيوانات العاشبة، ينشأ من الغليسين وحمض الكوليک، يساعد على هضم الدسم وامتصاصها.

غликوجين **glycogen**

*glycogène*

متعدد سكريد صيغته  $(C_6H_{10}O_5)_x$ ، لا بلوري حلو المذاق، يشبه النشا في بنائه الجزيئية وفي إنتاجه الغلوكوز فقط عند اكمال إمامته، وبعد الاحتياطي الكربوهيدراتي الذي يُحَرِّزُ في الخلايا الكبدية والعضلية. يُعرف أيضاً بالنشا الحيواني animal starch.



نشوء الغликوجين **glycogenesis**

*glycogenèse*

التَّكُونُ الاستقلالي للغликوجين من الكربوهيدرات والحموض الأمينية.

تحمُّل الغликوجين **glycogenolysis**

*glycogénolyse*

التقويض الاستقلالي للغликوجين وتحمُّله إلى غلوكوز في الجسم الحيواني.

غليكول **glycol**

*glycol*

صنف عريض من أغوال ثنائية الهيدروكسيل، مثل غليكول البروبيلين، صيغتها العامة  $C_nH_{2n}(OH)_2$

أبسط أفراده غليوكول الإيتيلين  $\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$  الذي يستعمل مانعاً للتجمد وفي صنع الراتينات والديناميت.

**124 glycol ester** إستر غليوكولي  
*ester glycolique*  
متتج تفاعل حمض عضوي مع الغليوكول أو مشتقاته، ومثاله ثنائي أسيتات إيتيلين الغليوكول، الناتج من تفاعل إيتيلين الغليوكول مع حمض الأسيتيك.

**125 glycol ether** إيتير غليوكولي  
*éther glycolique*  
مثاله إيتير ثنائي إيتيل الغليوكول، صيغته  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OC}_2\text{H}_5$ ، يغلي في الدرجة  $121.4^\circ\text{S}$  لا يمتص بالماء يستعمل في الاصطناع العضوي ومنذئاً. انظر glyme.

**126 glycolic acid** حمض الغليوكولي  
*acide glycolique*  
حمض بلوري على شكل وريقات متتبعة، صيغته  $\text{HOCH}_2\text{COOH}$ ، يتتكث في الدرجة  $78^\circ\text{S}$ ، ذواب في الماء والغَوْل والإيتير، يوجد في الحصر والشوندر السكري ويحضر بحلمه حمض كلور الأسيتيك أو يُنتج مادة متوسطة في صناعة غليوكول الإيتيلين. استعماله الرئيسي في الصناعات الجلدية والنسيجية.

**127 glycolipid** شحم سكري، ليبيد غليوكولي  
*glycolipid*  
واحد من صنف من الليبيادات يُنتَج بحلمه كربوهيدرات (غالاكتوز وغلوکوز) وسفينكوزين ومحوساً دسمة مثل السيربروزيدات والغングلوزيدات.

**128 glycolysis** تحلل سكري  
*glycolyse*

التقويض الإنزيمي للغلوكوز والغليوكجين وكربوهيدرات أخرى، مع نشوء حمض اللاكتيك (اللبن) وحمض البيروفيك (الحصرم) وتحرير طاقة على شكل ثلاثي فسفات الأدينوزين (ATP).

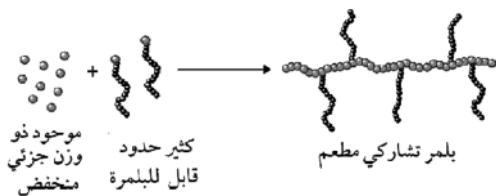
**129 glycoprotein** بروتين سكري  
*glycoprotéine*  
أيٌّ من بروتينات مقترنة فيه ثيالة واحدة أو أكثر من مركب كربوهيدراتي، يسمى أيضاً glycopeptide.

**130 glycoside** غликوزيد  
*glycoside*  
واحد من مجموعة مركبات طبيعية أو اصطناعية، متوفرة بكثرة في النباتات، تعدد مشتقات أسيتالية لكربوهيدرات مختلفة، تحول بالحلمة إلى مركب كربوهيدراتي ومكون غير كربوهيدراتي يدعى أغليكون، تسمى، تبعاً للسكر الذي تحويه، غلوكوزيدات وبنتوسيزيدات وفركتوزيدات. يسمى أيضاً oside.

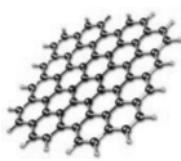
**131 glyoxal** غليوكسال  
*glyoxal*  
الدهيد صيغته  $\text{CHOCHO}$  أصفر اللون وهو مسحوق بلوري ينصهر في الدرجة  $15^\circ\text{S}$  ويغلي في الدرجة  $51^\circ\text{S}$ ؛ يحضر بالأكسدة التحفيزية لغليوكول الإيتيلين، ويستعمل محلولاً مائياً لسهولة بلمرته وتحوله إلى جسم صلب أبيض لا بلوري، يشارك في العديد من تفاعلات الضم والتكافث مع الألدهيدات والأمينات والأميدات، يستعمل في دباغة الجلود وفي صناعة النسيج لجعل الحرير الاصطناعي عديم الانكمash.

**132 glyoxylic acid** حمض الغليوكسيلي  
*acide glyoxylique*

132 حمض ألدهيدي على هيئة قطر أو شراب مُركَّز صيغته CHCOOH، أو متبلوراً صيغته $\text{CH}(\text{OH})_2\text{COOH}$ . يوجد في العديد من الأنسجة الحيوانية والنباتية وخاصة في الشمار غير الناضجة.	grade، درجة grade, degré - واحدة قياس الروايا المستوية وتساوي $0.9^{\circ}$ أو $(200/\pi)$ رadian. - أحد معايير مقاومة المواد والمتجاهات الكيميائية الموضوعة بدلاله مواصفات متنوعة، مثل cp (نقى كيميائياً) وtechnical (تجاري).
133 glyme غليم glyme اسم عام يطلق على مجموعة من الإيتيرات الغليколية التي تستعمل مذبياتٍ لا بروتونية، وتضم عدداً من المركبات مثل غليم الإيتيل وثنائي غليم البوتيل وغيرها. يُدلّ على كل واحد منها باسمه النوعي الخاص، فغليم الإيتيل هو إيتير ثانوي إيتيل الغليكول وصيغته $\text{C}_2\text{H}_5\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{OC}_2\text{H}_5$ .	أسطوانة مدرجة cylindre gradué أسطوانة من زجاج ذات تدرجات حجمية واضحة تضاؤل سعتها ما بين 5 و100 ملليلتر، أو أكثر، تستعمل في قياس حجوم السوائل في المخابر الكيميائية.
134 glyoxaline غليوكسالين glyoxaline .imidazole انظر	138 graduated cylinder أسطوانة مدرجة cylindre gradué بلمر تشاركي مطعم copolymère greffé بلمر تشاركي من سلسلة هيكلية رئيسية ترتبط بها، وفي عدة نقاط منها، سلاسل جانبية بتراكيب ذرية مختلفة، مثل ربط جزيئات سيلولوزية ببلمرات اصطناعية لتشكيل ألياف معدّلة متينة ومقاومة للهب.
135 gold ذهب or عنصر فلزي أصفر اللون رمزه Au عدد الذري 79 وكتلته الذرية النسبية 196.9665، ودرجة انصهاره 1064.4°س، يقع في الفصيلة Ib من الجدول الدوري تكافواه 1 و3، وهو عنصر انتقالي يوجد حرّاً في الطبيعة، غير فعال كيميائياً قابل للسحب والطرق وناقل جيد للحرارة والكهرباء، ينحل في الماء الملكي (ماء الذهب) ويستعمل في صنع الخلي خاصّة.	139 graft copolymer بلمر تشاركي مطعم copolymère greffé بلمر تشاركي من سلسلة هيكلية رئيسية ترتبط بها، وفي عدة نقاط منها، سلاسل جانبية بتراكيب ذرية مختلفة، مثل ربط جزيئات سيلولوزية ببلمرات اصطناعية لتشكيل ألياف معدّلة متينة ومقاومة للهب.
136 gossypol غوسبيول gossypol متعدد فينولي صيغته $\text{C}_{30}\text{H}_{30}\text{O}_8$ ، وهو صبغ بلوري أصفر ينحل في العُوْل ولا ينحل في الماء، سام، يوجد في بذور القطن، حيث تزول سميته عند معالجتها لأخذ زيتها. يستعمل مانع إنجاب لذكر الحشرات.	140 grafting تطعيم greffe, greffage ارتباط بلمرات عضوية بمواد عضوية ولا عضوية، على شكل نسيج أو رقاقات، مثل ارتباط الأكريلونيتيل مع لب الخشب لصنع تربة اصطناعية، يزود اللب فيها الخشب بخاصّة حمل جزيئات ماء.



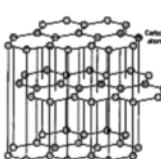
141	<b>grain</b>	حبة، قمحـة (وزن) <i>grain</i>	جزيء غرامي الوزن الجزيئي لعنصر أو مركب معبراً عنه بالغرامات.
		- واحدة الكتلة الصغرى في نظام «أفواردو بوا» - وتساوي 0.0648 غـ. (avoir du poids)	
		- البلورة المفردة الأساسية في البلورات التي تشكل الصخور.	
142	<b>gram</b>	غرام <i>gram,gramme</i>	Gramicidin <i>gramicidine</i>
		وزن ضيقLat.gramma	مضاد حيوي بلوري متعدد البيتيد، تنتجه العصيات bacillus brevis المرضية الإيجابية الغرام.
		واحدة الكتلة في الجملة السعثية، وهو كتلة 1 سم <sup>3</sup> من الماء النقي في الدرجة 4° س (حيث تكون كثافته أعظمية)، وهو جزء من ألف جزء من الكيلوغرام، وتبلغ كتلة الرطل (الباوند) 453.5 غـ.	جُبِيَّيِّي ما له بنية الحبيبات أو قوامها أو يبدو على هيئتها مثل السكر الحبيبي أو الحجر الحبيبي.
143	<b>gram atomic mass</b>	كتلة ذرة غرامية <i>masse atome-gramme</i>	تحبيب، برغة <i>granulation</i>
		الكتلة الذرية لعنصر مقدرة بالغرامات، ومثاها الكتلة الذرية الغرامية للأكسجين وتساوي 15.994 غـ. .mole	تكوين حبيبات بحجم وقياسات محددة، يجري بطريقة جافة سُحق فيها المادة المعنية وتُفتت حتى تبلغ القياس المراد، أو بطريقة رطبة تُمزج فيها المادة مع سائل لتكوين ungeine تحفف وتقطع بالقياسات المراده.
144	<b>gram calorie</b>	حريرة-غرام <i>calorie-gramme</i>	جُبِيَّة <i>granule</i>
		.calorie انظر	جُبِيَّة مستديرة بعض الشيء، أكبر من حبة الرمل الغليظ وأصغر من الحصاة، يقع قطرها بين 2 و4 ملم.
145	<b>gram equivalent weight</b>	وزن مكافئ غرامي <i>poids équivalent-gramme</i>	مخطط بياني <i>graph</i>
		الوزن المكافئ لعنصر أو مركب معبراً عنه بالغرامات.	<i>diagramme</i> يكتب Gr.graphos (v.graphein) مخطط على شكل مجموعة نقاط يجمع بينها خط يمثل تغيرات متتحول بدلالـة تغيرات متتحول آخر (أو أكثر).
146	<b>gram molecular volume</b>	حجم جزيء غرامي <i>volume molécule-gramme</i>	غرافين <i>graphène</i>
		الحجم الذي يشغلـه جزيء غرامي من عنصر أو من مُركب، في حالـته الغازية، وتبلغ قيمـته 22.4 ليترًا في الشرطـين النظمـيين من الضـغط ودرجـة الحرـارة.	



كربون نقي يتبلور في طبقة سطحية ثنائية بعد ترتيب فيها كل ذرة كربون مع ثلاث ذرات مماثلة مجاورة بروابط تشاركية من النوع 5 ويبقى الإلكترونون الرابع مشتركاً بينها مما يجعل الغرافين موصلًا ممتازاً للكهرباء؛ وهو شديد المثانة (أمن من الفولاذ بمائة مرة) وبعد البنية الأساسية التي تنشأ منها أنواع كربونية أخرى، مثل الغرافيت الذي يُعد طبقات متكدسة من الغرافين، وفوليريانات بوكمينستر التي تُعد كرات نانوية الحجم من الغرافين المتجمّع. عُزل أول مرة سنة 2004 بفضل طبقة ثنائية بعد من الغرافيت.

## 154 graphite

غرافيٍت

*graphite*Gr. *graphein*

شكل تآصلي لعنصر الكربون، أسود اللون لـأعـلـى القوام دهني الملمس، يوجد على شكل بلورات سداسية أو على شكل مصمـتـ. يؤخذ من النفط ويستعمل في صناعة البوائق والمعوجـاتـ ومواد التزيلـيقـ والدهـانـاتـ وأقلـامـ الرصاصـ. يسمـيـ أيضـاـ *plumbago* وـ*black lead*.

## 155 grating

شبكة

*réseau*

جملة من خطوط دقيقة متوازية شديدة القرب بعضها من بعض. تستعمل في دراسة الأطياف بانعراج الأشعة الضوئية.

## 156 gravimetric

ثقلي، وزني

*gravimétrique*

- ماله صلة، أو دلالة بقياس الأوزان.
- ما يرتبط بتغيير حقل الشّفالة الأرضية.

## 157 gravimetric analysis

*analyse gravimétrique*

تحليل كيميائي ثقلي يجري فيه تحويل المادة المراد تحليلها، بالترسيب أو بالحرق، إلى عنصر أو مركب نقى ذي تركيب محدد يصار إلى وزنه.

## 158 gravity

ثقالة

*gravité*Lat. *gravitas*

التجاذب الثـالـيـ الذي تؤثر به كتلة الأرض في الأجسام الواقعـةـ على سطـحـهاـ، أو القرـيبةـ منهـ.

## 159 grease

شـحـمـ

*graisse*

ـ دهن حيواني معالج غير صالح للأكل، طريـ في درجة حرارة الغرفة، يؤخذ من الشـحـمـ الحـيـوـانـيـ الخامـ ومن فضـلاتـ أخـرىـ.

ـ مـلـقـ سمـيـكـ من زـيـتـ نـفـطـيـ مـغـلـظـ بـصـابـونـ فـلـزـيـ.

## 160 greasy

شـحـميـ

*grasseux*

ما له بنية الشـحـمـ أو قـوـامـهـ أو ما اـحـتوـاهـ.

## 161 greenhouse effect

تأثير الدفيئة

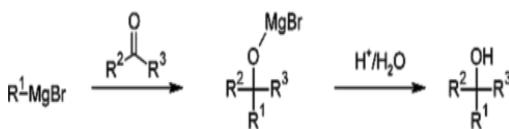
*effet de serre*

تأثير يؤدي إلى ارتفاع تدريجي في درجة حرارة الأرض بسبب امتصاص غاز  $\text{CO}_2$  المنطلق بتزايد في الجو، الأشعة تحت الحمراء فيشكل غطاءً حول سطح الأرض يحول دون إعادة أشعة الشمس نحو الفضاء. ويسـبـبـ تـزاـيدـ مـعـدـلـ  $\text{CO}_2$ ـ فـيـ المـاطـقـ القطـبيـةـ لـغـيـابـ العـطـاءـ النـبـاتـيـ فـيهـاـ،ـ مـنـ المـحـتمـلـ أنـ

تتأذى القمم الجليدية مما يؤدي إلى ذوبانها وارتفاع  
مستوى مياه البحار.

**162 Grignard reagent** كاشف غرينيار  
*réactif de Grignard*  
صنف هام من الكواشف ينشأ من التحاد فلز المغنيزيوم مع هالوجين جذر عضوي، بوجود الإيتير وبغياب الماء، وصيغته العامة  $\text{RMgX}$ ، حيث R جذر ألكيل أو أريل أو مجموعة عضوية أخرى وX هالوجين ومثاله  $\text{C}_2\text{H}_5\text{MgI}$ . يشارك في تفاعلات غرينيار. انظر *Grignard reaction*.

**163 Grignard reaction** تفاعل غرينيار  
*réaction de Grignard*  
تفاعل كاشف غرينيار مع أي من مركبات متعددة، منها الألدهيدات والكيتونات والإسترات، لإنتاج مركبات مختلفة مثل الأغوال.



**164 Grignard synthesis** اصطناع غرينيار  
*synthèse de Grignard*  
تفاعل تكافف بين كاشف غرينيارد ومركب من أنواع متعددة من المركبات، منها الألدهيدات والكيتونات والإسترات، لصنع أنواع أخرى مثل الحموض والأغوال.

**165 grind (v)** يُسْحن، يُسْحل  
*broyer*  
يُحوّل الأجسام الصلبة إلى مساحيق باحتكاكها مع أجسام أخرى.

**166 grinding media** وسط سحل  
*milieu de broyage*

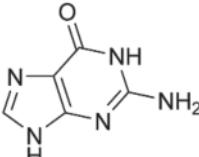
وسطٌ من كريات تقع أنصاف قطراتها بين 1/4 إنش و2 إنش (أو أكبر) مصنوعة من صوان أو خزف أو من خلاط فولاذية بتراكيب مختلفة، وقد تستعمل أيضاً قضبان فولاذية، يستعمل لاحتزال أبعاد المواد الصلبة التي تكون عادة أكثر طراوة من مادة الكرات.

**167 groove** ظلم  
*rainure, sillon*  
قناة أو مجرى طويل وضيق محفور صناعياً على سطح، أو تكون طبيعياً على سطح عضو حي.

**168 ground glass** زجاج مغضّش  
*verre rodée*  
زجاج منتش بحمض الهيدروفلوريك أو بالسعف بالرمل أو بمعالته بمادة ساحجة، بغية جعل سطحه ناثراً وبمعشر للضوء. يستعمل في صنع سدادات القوارير.

**169 ground state** حالة دنيا (أساسية)  
*état au bas niveau*  
الحالة الأساسية التي تكون فيها الإلكترونات المدارية الذرية، أو أية جملة أخرى، في أدنى حالة طاقية ممكنة لها. تسمى أيضاً *ground level*.

**170 group** زمرة، فصيلة  
*groupe*  
مجموعة *Lat.gruppo*  
هي بخاصة أحد التقسيمات الرئيسية التي تترتب فيها العناصر في الجدول الدوري (الأعمدة الرئيسية)، بحيث يكون ترتيبها بدلة خصائصها على نحو تقع فيه العناصر ذات الخصائص المتماثلة في زمرة أو فصيلة واحدة. انظر *periodic table*.

<p><b>171 growth</b> <i>croissance</i></p> <p>- هو، في الكيمياء الحيوية، عملية انقسام مستمر ومتالي للخلية وإعادة توليد كل الكائنات العضوية الحية.</p> <p>- وهو، في علم البلورات، تشكّل البلورات وانتشارها.</p>	<p>نمو</p>	<p><b>غوانوزين</b> <i>guanosine</i></p> <p>نوكليوزيد صيغته <math>C_{10}H_{13}N_5O_5</math> مكون من الغوانوزين والريبيوز اليميني (D) وهو مسحوق بلوري أبيض يصهر متفكّلاً بين الدرجتين <math>237^{\circ}</math> و <math>240^{\circ}</math> س، ذاوب في الماء الحار وفي الحموض والقواعد الممددة، قليل الذوبان في الماء البارد. يوجد في بنور البرسيم وحبوب البن ويستعمل في عمليات الاصطناع الكيميائي الحيوي.</p>
<p><b>172 growth hormone</b> <i>hormone de croissance</i></p> <p>هرمون متعدد البيتيد يفرزه الفص الأمامي في الغدة النخامية، يعزّز النمو العام للجسم ويؤثّر في استقلاب الكربوهيدرات واللبيديات.</p> <p>يدعى أيضًا somatotropin.</p>	<p>هرمون النمو</p>	<p><b>فسفات الغوانوزين</b> <i>phosphate de guanosine</i></p> <p>نوكليوتيدات يحتاجها الجسم في نموه، منها ما هو أحادي فسفات الغوانوزين (GMP) ومنها ما هو ثنائية (GDP) وثلاثيّة (GTP)، تستعمل في الأبحاث الكيميائية الحيوية والفيزيولوجية.</p>
<p><b>173 guanidine</b> <i>guanidine</i></p> <p>مُركب عضوي صيغته <math>HN=C(NH_2)_2</math> على شكل بلورات عديمة اللون تنصهر في الدرجة <math>50^{\circ}</math> س وتتفكّك في الدرجة <math>160^{\circ}</math> س، ذايبة في الماء وفي الغول، يتبع عن تقويض البروتين ويوجد في البول، ويُصطنع بتسخين سياناميد الكالسيوم مع يوديد الأمونيا، ويستعمل في عمليات الاصطناع العضوي.</p>	<p>غوانيدين</p>	<p><b>حمض الغوانيليك</b> <i>acide guanilique</i></p> <p>حمض صيغته <math>C_{10}H_{14}N_5O_8P</math> مكوّن من الغوانين والريبيوز الفسفوريك، ويحضر بالإماهة الجزئية للحمض الريبيوي، يلعب دوراً هاماً في عملية النمو، وهو أحادي فسفات الغوانوزين (GMP).</p>
<p><b>174 guanine</b> <i>guanine</i></p> <p>مُركب صيغته <math>C_5H_5N_5O</math>، مكوّن بوريني للحمض الريبيوي والحمض الريبيوي منقوص الأكسجين، يوجد في بنور البرسيم وحراشف الأسماك وفي الغوانو (براز بعض أنواع الطيور) ويحضر بحلمهة الحموض扭扭.</p> 	<p>غوانين</p>	<p><b>قانون غولدبرغ وواج</b> <i>loi de Guldberg et Waage</i></p> <p>والريبيوز وحمض الفسفوريك، ويحضر بالإماهة الجزئية للحمض الريبيوي، يلعب دوراً هاماً في عملية النمو، وهو أحادي فسفات الغوانوزين (GMP).</p>
<p><b>175 guanosine</b> <i>guanosine</i></p> <p>نوكليوزيد صيغته <math>C_{10}H_{13}N_5O_5</math> مكون من الغوانوزين والريبيوز اليميني (D) وهو مسحوق بلوري أبيض يصهر متفكّلاً بين الدرجتين <math>237^{\circ}</math> و <math>240^{\circ}</math> س، ذاوب في الماء الحار وفي الحموض والقواعد الممددة، قليل الذوبان في الماء البارد. يوجد في بنور البرسيم وحبوب البن ويستعمل في عمليات الاصطناع الكيميائي الحيوي.</p>	<p><b>176 guanosine phosphate</b> <i>phosphate de guanosine</i></p> <p>نوكليوتيدات يحتاجها الجسم في نموه، منها ما هو أحادي فسفات الغوانوزين (GMP) ومنها ما هو ثنائية (GDP) وثلاثيّة (GTP)، تستعمل في الأبحاث الكيميائية الحيوية والفيزيولوجية.</p>	<p><b>177 guanylic acid</b> <i>acide guanilique</i></p> <p>حمض صيغته <math>C_{10}H_{14}N_5O_8P</math> مكوّن من الغوانين والريبيوز الفسفوريك، ويحضر بالإماهة الجزئية للحمض الريبيوي، يلعب دوراً هاماً في عملية النمو، وهو أحادي فسفات الغوانوزين (GMP).</p>
<p><b>178 Guldberg and Waage law</b> <i>loi de Guldberg et Waage</i></p> <p>وواج</p>		

	.mass action law	انظر	قطن البارود
179 <b>gulose</b>		غولوز	
	<i>gulose</i>		
		مُرَكَّب كربوهيدراتي صيغته C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> ، يُعد مصاوِغاً فراغياً للغلوکوز، ويصنَع من الكسيلوز.	نتروسيلولوز متفجر تقع نسبة الأزوت فيه ما بين 13.4% و 13.5%. يصنع بمعاملة القطن بحمض النتريك والكبريتิก، يستعمل مادة متفجرة وفي صناعة الوقود الصاروخي.
180 <b>gum</b>		صمغ	صمغ جاوة
	<i>gomme</i>		
	Gr.kommi		
	مُرَكَّب كربوهيدراتي عالي البلمرة، يتبعثر في الماء، تُعدّ الصموغ الطبيعية متعددات كربوهيدراتية مكونة من وحدات كربوهيدراتية أحادية، تؤخذ من نخج بعض الأشجار وهي جذوبية للماء وتتصلب عند جفافها.	متعدد إيزوبرين مفروق، وهو مصاوغ هندسي للمطاط الطبيعي يؤخذ منأشجار في مالايا، قاسٍ وغير مطاطي، يلين في الدرجة 60° س وينصهر في الدرجة 100° س يذوب في إيتر البترول وكبريت الكربون والكلوروفورم ويمكن فلكتته بالكبريت. يستعمل في صناعة العوازل الكهربائية للأسلاك البحرية وفي طب الأسنان.	
181 <b>gum arabic</b>		صمغ عربي	جص، جصين
	<i>gomme arabe</i>		
	صمغ ذواب في الماء يؤخذ من شجر السنط في إفريقيا وأستراليا، يكون على شكل مسحوق أبيض يستعمل في صناعة المواد اللاصقة والأحبار وفي عمليات إيهام الأنسجة حيث يعد رابطاً أساسياً فيها.	<i>gypse</i> Gr.gypsos (Ar.jibs)	معدن صيغته CaSO <sub>4</sub> .2H <sub>2</sub> O، كثير الانتشار، عديم اللون عندما يكون نقىًّا، يوجد على شكل بلورات أحادية الميل، يستعمل في صناعة الإسمنت وجص باريس.

\* \* \*

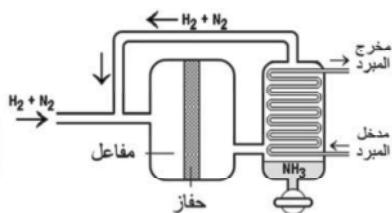
# - H -

## 1 Haber process

*procédé de Haber*

طريقة صناعية لإنتاج الأمونيا ( $\text{NH}_3$ ) بتفاعل عكس بين الهيدروجين وأزوت الجو يجري في درجة حرارة قريبة من الدرجة  $400^\circ\text{C}$  وتحت ضغط عال يبلغ 250 جواً، بوجود حفاز من أكسيد الحديد الناعم المعزّز بأكسيد البوتاسيوم والألومنيوم. تسمى أيضًا طريقة هابر-بوش

.Haber-Bosh process



## 2 haem

*haéme*

هيم

.heme

انظر

## 3 hafnium

*hafnium*

هفينيوم

عنصر فلزي رمزه  $\text{Hf}$ ، عدده الذري 72 وكتلته الذرية النسبية  $178.49$ . رباعي التكافؤ، يقع في الفصيلة IVb من الجدول الدوري. ينصلح فراة الدرجة  $2150^\circ\text{C}$  ويغلي في أعلى من الدرجة  $5400^\circ\text{C}$ ، يوجد في خامات الزركونيوم ويفصل عنها بصعوبة، يستعمل في صناعة المساري ولاقط غازاتٍ في الأنابيب المُخللة.

## 4 half-cell

*demi-cell*

نصف خلية

طريقة هابر



مسرى منفرد مغمور في محلول كهرلي مما ينشئ فرقَ كمونٍ محدداً بينهما، يقاس بربط هذا المسرى إلى نصف خلية آخر هو مسوى زجاجي أو مسوى هيدروجيني. انظر *hydrogen electrode* و *glass electrode*.

## 5 half-life

*demi-vie*

الزمن اللازم لخفض تركيز مادة إلى نصف قيمتها الأصلية؛ وهو عنصر مشع الزمن اللازم لتفكيك نصف الكمية الموجودة منه أصلًا؛ ويُعد العمر النصفي مقداراً ثابتاً ومميزاً للعنصر. تقع قيمة بين أجزاء من الثانية، في بعض العناصر المشعة اصطناعياً، وملفين السنين، كما في اليورانيوم  $235$  الذي يبلغ عمره النصفي  $10 \times 7.1 \times 10^8$  سنة. يسمى أيضًا *half-life period*.

مدة عمر النصف

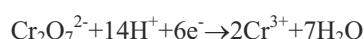
*période de demi-vie*

انظر *half-life*

## 7 half-reaction

*demi-réaction*

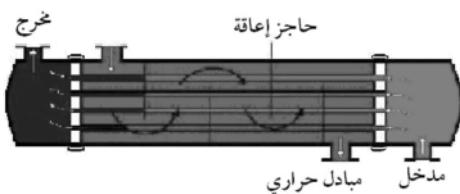
تفاعلٌ تحدثه واحدة من المواد المتفاعلة فقط، ويلاحظ ذلك في تفاعلات الأكسدة والإرجاع كما في نصف التفاعل التالي:



8 half-wave potential	كمون نصف الموجة	واحدة من مواد تحّرض على الملوسة بتأثيرها في الجملة العصبية المركزية مسببة اضطراباً عقلياً وتخيلات وقد تؤدي إلى الموت. معظم هذه المواد مخدرة، بعضها مشتق نباتي مثل الماريجوانا والحسيش، وبعضها مصطنع مثل حمض الليزرجيوك (LSD) وسواء.
9 halide	هاليد	سابقة: ملح أو هالوجيني <i>halo-</i>
	<i>halogénure</i>	سابقة تدل على ما يتعلّق بملح أو يحتويه، أو ما هو هالوجيني في تركيبه، وتقابل بخاصة عن المركبات العضوية مثل haloamine. انظر haloammonium.
10 halide ion	أيون هاليد	حمض هالوجيني <i>haloacid</i>
	<i>ion d'halogène</i>	حمض يكوّنه الهيدروجين مع أحد المالوجينات، مثل حمض الهيدروكلوريك HCl وحمض الهيدروبروميك HBr.
11 Hall process	طريقة هال	الأkan هالوجيني <i>haloalkane</i>
	<i>procédé de Hall</i>	واحد من مجموعة مركبات عضوية استبدلت فيها ذرات هالوجينية بذرة هيدروجين واحدة أو أكثر مثل كلور الإيتان C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Cl.
	طريقة لإنتاج الألومينيوم من أكسيده، المستخرج من البوكسيت والمنقى والمصهور، بالتحليل الكهربائي ل محلول أكسيده في الكريولييت وفي درجات حرارة قريبة من الدرجة 950° س.	أمين هالوجيني <i>haloamine</i>
12 hallucinogen	مُهلوس، تُحْدِثْ هَلْوَسَة	اسم عام يطلق على المشتقات الهالوجينية للنشادر مثل كلور الأمين ClNH <sub>2</sub> وثنائي فلور الأمين F <sub>2</sub> NH، وهي كلها مواد متفجرة.
	<i>hallocinogène</i>	كربون هالوجيني <i>halocarbon</i>
		مُركب يحوي الكربون مع هالوجين واحد أو أكثر، وقد يحوي الهيدروجين. تستعمل المركبات الدنيا من المجموعات المتجانسة المختلفة في التبريد وإطفاء

- الحرير، وتنتج ببلورتها لدائن تمتاز بمقاؤتها الكيميائية والحرارية. انظر *fluorocarbon*.
- 18 haloform** **هالوفورم** **haloforme**
- أحد مشتقات ثلاثة الـهالوجين يُكونها الميغان، صيغتها العامة  $\text{CHX}_3$ ، ومثاها الكلوروفورم  $\text{CHCl}_3$  واليودوفورم  $. \text{CHI}_3$ .
- 19 haloform reaction** **تفاعل الهالوفورم** **réaction de l'haloforme**
- تفاعل يُجرى لتعريف المركبات التي تحتوي على المجموعة  $-\text{CH}_3\text{CO}-$  مربطة بذرة هيدروجين، مثل الأسيتالدهيد، أو بذرة كربون أخرى، مثل ميتيل الكيتون، التي تتفاعل مع  $\text{NaOH}$  في محلول قاعدي مكونة هالوفورم  $. \text{CHX}_3$ .
- $$\begin{array}{ccc} \text{O} & & \text{O} \\ || & \xrightarrow{\text{X}_2} & || \\ \text{C}-\text{CH}_3 & & \text{R}-\text{C}-\text{O}^- \\ \text{R} = \text{H, أريل} & & \\ \text{X} = \text{Cl, Br, I} & & \end{array}$$
- 20 halogen** **هالوجين** **halogène**
- أحد خمسة عناصر كهرسلبية، هي الفلور والكلور والبروم واليود والأستات، تكون الفصيلة VIIa في الجدول الدوري؛ توجد في الطبيعة بحالتها الحرّة جزيئات ثنائية الذرة. يعدّ منها، وهو الفلور، أقوى العناصر الكيميائية فعالية.
- 21 halogenation** **هلجنة** **halogénéation**
- إدخال ذرة هالوجين في جزيء مركب عضوي،
- $$-\text{C}=\text{C}- + \text{X}_2 \rightarrow -\text{C}-\text{C}-\text{X} \quad \text{X}$$
- إضافة أو استبدالاً، مثل تكون ثنائي كلور الإيتيلين  $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$  من الإيتيلين والكلور، وكلور البنزين  $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$  من البنزين والكلور بوجود حفاز من كلوريد الألومنيوم.
- 22 halohydrin** **هالوهيدرين** **halohydrine**
- واحد من صنف مركبات عضوية تشتق من الأغوال متعددة الهيدروكسيل مثل الغليسول، أو من الغليوكولات، باستبدال ذرة هالوجين بزمرة هيدروكسيلية واحدة أو أكثر، تمثل صيغتها بالشكل
- $$\begin{array}{c} \text{H} \quad \cdot \quad \text{Cl} \\ | \quad \quad \quad \diagdown \\ \text{C} = \text{C} \\ | \quad \quad \quad \diagup \\ \text{Cl} \quad \cdot \quad \text{H} \end{array}$$
- 23 halophilic** **الأيف الملح** **halophile**
- صفة لما ينمو ويعيش في وسط ملحي تركيز كلوريد الصوديوم فيه يساوي تركيزه في ماء البحر أو يزيد عليه.
- 24 Hamiltonian function** **دالة هاملتونية** **fonction Hamiltonienne**
- دالة تعبر عن مجموع الطاقة الكامنة والطاقة الحركية في جملة بدلة عزومها وإحداثياتها الديكارتية.
- 25 haptoglobin** **هبتوغلوبين** **haptoglobine**
- بروتين يولده الكبد ويكون في أبسط أشكاله من سلسليتين من النوع ألفا ( $\alpha$ ) وسلسلتين من النوع بيتا ( $\beta$ ) مرتبطتين بجسورة من ثنائي السلفيد. والسلسلة هي تتالي ببنية.
- 26 hard water** **ماء قاسي (عَسِير)** **eau dur**

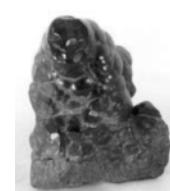
			سعه حرارية
			capacity calorifique
			كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة جسم، أو جملة،
			درجة مطلقة واحدة.
32	<b>heat capacity</b>		
			متبادل حراري
			échangeur calorifique
			جهاز يتخلى فيه سائل أو بخار حار داخل إليه عن قسم
			كبير من حرارته إلى جسم سائل بارد موجود فيه؛
			يستفاد من حرارة التكافث أحياناً لتسخين السائل.
			تستعمل هذه المبادلات في الكثير من العمليات
			الكيميائية، كما تستعمل لتوليد البخار لإنتاج الطاقة
			من الحرارة المنتشرة من المفاعلات النووية.
33	<b>heat exchanger</b>		
			مخرج
			حاجز إعاقه
			مدخل حراري
34	<b>heat of adsorption</b>		حرارة الامتاز
			chaleur d'adsorption
			كمية الحرارة المنتشرة عند امتاز مول واحد (جزيء
			غرامي) من مادة على سطح جسم ماز.
35	<b>heat of combustion</b>		حرارة الاحتراق
			chaleur de combustion
			كمية الحرارة المنتشرة من احتراق مول من مادة احتراقاً
			تماماً بالأكسجين تحت حجم ثابت أو تحت ضغط
			ثابت.
36	<b>heat of condensation</b>		حرارة التكافث
			chaleur de condensation
			كمية الحرارة المنتشرة عند تحول مول من مادة من



حالتها البخارية إلى حالتها السائلة في درجة الحرارة ذاتها، وهي تساوي حرارة التبخر.	43 <b>heat of hydration</b> <i>chaleur d'hydratation</i> كمية الحرارة المنتشرة أو المتصنة عند تميّه مول واحد من مُركّب وتكوين هيدرات. انظر <i>.hydration</i>	حرارة التمييّه
<b>37 heat of crystallization</b> <i>chaleur de crystallisation</i> كمية الحرارة المنتشرة عند تبلور مول من مادة مذابة في كمية كبيرة من محلول مشبع بها.	44 <b>heat of ionization</b> <i>chaleur d'ionisation</i> كمية الحرارة اللازمة لتفكك مول من مُركّب إلى أيوناته المكونة.	حرارة التأين
<b>38 heat of decomposition</b> <i>chaleur de décomposition</i> كمية الحرارة اللازمة لتفكيك مول من مُركّب إلى عناصره المكونة أو إلى مكونات جزيئية أصغر.	45 <b>heat of neutralization</b> <i>chaleur de neutralisation</i> كمية الحرارة المنتشرة عند تعديل مول واحد من حمض أو من قاعدة تعديلاً تاماً.	حرارة التعديل
<b>39 heat of dilution</b> <i>chaleur de dilution</i> كمية الحرارة المنتشرة عند تدilيد محلول يحوي مولاً من مادة مذابة إلى تركيز آخر أدنى كثيراً.	46 <b>heat of reaction</b> <i>chaleur de réaction</i> كمية الحرارة المنتشرة أو المتصنة عند تفاعل مول واحد من مادة تفاعلاً تاماً تحت ضغط ثابت. يُدلّ عليها بتغيير الأنتراليا $\Delta H$ , الذي يُؤثّر سالباً في التفاعلات الناشرة للحرارة، ومحاجباً في التفاعلات المتصنة لها، ويعبر عنه عادة بكيلوجول / مول.	حرارة التفاعل
<b>40 heat of dissolution</b> <i>chaleur de dissolution</i> كمية الحرارة المنتشرة أو المتصنة عند اتحلال مول واحد من مادة في مذيب وتكوين محلول معدن منها.	47 <b>heat of solution</b> <i>chaleur de solution</i> حرارة الانحلال	حرارة الانحلال
<b>41 heat of formation</b> <i>chaleur de formation</i> كمية الحرارة المنتشرة أو المتصنة عند تكوّن مول واحد من مُركّب في حالته المعيارية، من عناصره، مأخوذه في حالاتها المعيارية حيث تعتبر حرارات تكوّنها متساوية الصفر، وذلك تحت ضغط ثابت.	48 <b>heat of sublimation</b> <i>chaleur de sublimation</i> حرارة التصعّد (التصعيد)	حرارة التصعّد (التصعيد)
<b>42 heat of fusion</b> <i>chaleur de fusion</i> كمية الحرارة اللازمة لتحويل مول من مادة من حالتها الصلبة إلى حالتها المسموحة في درجة حرارة ثابتة.	49 <b>heat of transition</b> <i>chaleur de transition</i> حرارة الانتقال	حرارة الانتقال

	<p>الذري، مثل هيدروجين ثقيل، ومنها ما يعود إلى حجم الإنتاج، مثل مواد كيميائية ثقيلة، ومنها ما يعود إلى مجال التقطير، مثل زيت ثقيل.</p>	
50 <b>heat of vaporization</b>	حرارة التبخر	مادة كيميائية ثقيلة
<i>chaleur de vaporisation</i>	<i>matière chimique lourde</i>	
كمية الحرارة اللازمة لتحويل مول واحد من مادة من من مركب، أو من عنصر، من شكل بلوري إلى شكل بلوري آخر له.	مواد كيميائية يجري إنتاجها وتدارها بمقادير كبيرة تقدر بالأطنان، وهي غالباً مواد غير نقية مثل ملح الطعام $\text{NaCl}$ والحمض $\text{H}_2\text{SO}_4$ وسوهاها.	
51 <b>heat transfer</b>	انتقال الحرارة	هيدروجين ثقيل
<i>transfert de chaleur</i>	<i>hydrogène lourd</i>	
انتقال الحرارة من موقع إلى آخر بسبب تباين درجتي حرارتها، ويحدث بالإيصال والحمل والإشعاع.	واحد من نظيرين للهيدروجين هما: - الدوتيريوم ورمزه $\text{D}$ ، كتلته الذرية النسبية 2.014، في نواته بروتون ونترون، يستعمل في تفاعلات الرجم النووي وعنصر افقاء. - التريتيوم ورمزه $\text{T}$ ، كتلته الذرية النسبية 3.017 في نواته بروتون ونترون، عمره النصفي 12.5 سنة، يحضر بقذف الليتيوم بنترؤنات منخفضة الطاقة.	
52 <b>heater</b>	سخان	نظير ثقيل
<i>réchaud</i>		
جهاز أو موقد مصمم لتقديم الحرارة اللازمة لإجراء ما.		
53 <b>heating element</b>	عنصر تسخين	نظير ثقيل
<i>élément chauffant</i>		
الجزء من آلة أو من جهاز كهربائي الذي تتحول فيه الطاقة الكهربائية إلى طاقة حرارية.		
54 <b>heating mantle</b>	لحاف مُسخّن	نظير ثقيل
<i>enveloppe chauffante</i>		
	غطاء من قماش أو من ألمانت فيه مقاومة كهربائية من أسلاك، مصمم للاحاطة بواء بغية تزويده بالحرارة.	نظير لعنصر يحوي العدد ذاته من البروتونات التي في heavy المألوف وعدداً أكبر من النترونات. انظر <i>heavy oxygen</i> و <i>hydrogen</i> .
55 <b>heavy</b>	ثقيل	فلز ثقيل
<i>lourd</i>		
مصطلح متعدد الدلالات، فمنها ما يعود إلى الوزن	فلز ذو كثافة مرتفعة تزيد عن 5.0.	

60	<b>heavy oil</b>	زيت ثقيل	نظائره النظير $\text{He}^3$ . وهو شديد الخفة وأصعب الغازات تبيعاً.
	<i>huile lourde</i>		
	زيت ذو ثقل نوعي عالي، يؤخذ من التقطر المجزأ لقطران الفحم الحجري فيما بين الدرجتين 230° و 330° س.		
61	<b>heavy oxygen (<math>^{18}\text{O}</math>)</b>	أكسجين ثقيل	طاقة هلمهولتز الحرجة <i>énergie libre de Helmholtz</i> دالة ترموديناميكية صيغتها $F$ , تحدد العمل المفيد الذي تؤديه جملة ترموديناميكية مغلقة في درجة حرارة وحجم ثابتين بالفرق بين طاقتها الداخلية $U$ وجاء درجة حرارتها المطلقة $T$ في أنتروربيتها $S$ : $F = U - TS$ .
	<i>oxygène lourd</i>		
	نظير للأكسجين، عدده الكتلي 18 وعده الذري 8 يوجد معه في مركباته (الماء والهواء...) بنسبة 8/10000. يستعمل في عمليات الاقتفاء.		
62	<b>heavy water</b>	ماء ثقيل	تابع هلمهولتز <i>fonction d'Helmholtz</i> . Helmholtz free energy انظر
	<i>eau lourde</i>		
	ماء يحوي نسبة أعلى من المألف من الميدروجين الثقيل أو من الأكسجين الثقيل أو من كليهما، وهو بوجه خاص ماء مكون كله أو معظمها من أكسيد الدوتيريوم $\text{D}_2\text{O}$ . يستعمل معدلاً في التفاعلات النووية وفي دراسات الاقتفاء.		
63	<b>Heisenberg uncertainty principle</b>	مبادأ الارتياح هايزنبرغ	هيبياتين <i>hematein</i> مُركب بلوري صيغته $\text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{O}_6$ , في جزيئه أربع حلقات، ينتج من أكسدة الهيماتوكسيلين، ينحل جزئياً في العُوْل، ولا ينحل في الماء، يستعمل مشعرًا وصباباغاً بيولوجيًا، وهو الذي يعطي لبّ خشب البقم لوئنه البنّي الغامق.
	<i>principe d'incertitude de Heisenberg</i>		
	مبادأ يقول بعدم إمكان تحديد موقع الإلكترون وعزمه في ذرة، بدقة في آن واحد، وهو ما أدى إلى تطوير نظرية المداريات الذرية التي تعالج سلوك الإلكترون بمنظور إحصائي.		
64	<b>helium</b>	هيليوم	هيبياتين <i>hematin</i> مُركب صيغته $\text{C}_{34}\text{H}_{32}\text{N}_4\text{O}_4\text{FeOH}$ , عديم الشكل ذو لونبني أسود، يؤخذ من الهيموغلوبين بإبعاد جزئه البروتوني (الغلوبين) وأكسدة أيون الحديد II في جزئه غير البروتوني (الهيم).
	<i>hélium</i>		
	Gr. helios:		
	شمس		
	عنصر غازي رمزه $\text{He}$ عدده الذري 2 وكتلته الذرية النسبية 4.00260، يقع في الفصيلة صفر (0) من الجدول الدوري على رأس مجموعة من الغازات النبيلة (الخاملة)، تتكون نواته من الجسيمات ألفا ( $\alpha$ ) وأهم		
65	<b>Helmholtz free energy</b>	نظائره النظير $\text{He}^3$ . وهو شديد الخفة وأصعب الغازات تبيعاً.	
	<i>énergie libre de Helmholtz</i>		
	طاقة هلمهولتز الحرجة <i>énergie libre de Helmholtz</i> دالة ترموديناميكية صيغتها $F$ , تحدد العمل المفيد الذي تؤديه جملة ترموديناميكية مغلقة في درجة حرارة وحجم ثابتين بالفرق بين طاقتها الداخلية $U$ وجاء درجة حرارتها المطلقة $T$ في أنتروربيتها $S$ : $F = U - TS$ .		
66	<b>Helmholtz function</b>	تابع هلمهولتز <i>fonction d'Helmholtz</i>	
	<i>fonction d'Helmholtz</i>		
67	<b>hematein</b>	هيبياتين <i>hematein</i>	هيبياتين <i>hematein</i> مُركب بلوري صيغته $\text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{O}_6$ , في جزيئه أربع حلقات، ينتج من أكسدة الهيماتوكسيلين، ينحل جزئياً في العُوْل، ولا ينحل في الماء، يستعمل مشعرًا وصباباغاً بيولوجيًا، وهو الذي يعطي لبّ خشب البقم لوئنه البنّي الغامق.
	<i>hématine</i>		
	هيبياتين <i>hematein</i> مُركب صيغته $\text{C}_{16}\text{H}_{12}\text{O}_6$ , في جزيئه أربع حلقات، ينتج من أكسدة الهيماتوكسيلين، ينحل جزئياً في العُوْل، ولا ينحل في الماء، يستعمل مشعرًا وصباباغاً بيولوجيًا، وهو الذي يعطي لبّ خشب البقم لوئنه البنّي الغامق.		
68	<b>hematin</b>	هيبياتين <i>hematin</i>	هيبياتين <i>hematin</i> مُركب صيغته $\text{C}_{34}\text{H}_{32}\text{N}_4\text{O}_4\text{FeOH}$ , عديم الشكل ذو لونبني أسود، يؤخذ من الهيموغلوبين بإبعاد جزئه البروتوني (الغلوبين) وأكسدة أيون الحديد II في جزئه غير البروتوني (الهيم).
	<i>hématine</i>		
	هيبياتين <i>hematin</i> مُركب صيغته $\text{C}_{34}\text{H}_{32}\text{N}_4\text{O}_4\text{FeOH}$ , عديم الشكل ذو لونبني أسود، يؤخذ من الهيموغلوبين بإبعاد جزئه البروتوني (الغلوبين) وأكسدة أيون الحديد II في جزئه غير البروتوني (الهيم).		
69	<b>hematite</b>	هيبياتيت <i>hématite</i>	هيبياتيت <i>hématite</i> أكسيد الحديد الطبيعي $\text{Fe}_2\text{O}_3$ وهو أحد خاماته الرئيسية، يوجد على شكل بلورات معينة الوجوه.
	<i>hématite</i>		
	هيبياتيت <i>hématite</i> أكسيد الحديد الطبيعي $\text{Fe}_2\text{O}_3$ وهو أحد خاماته الرئيسية، يوجد على شكل بلورات معينة الوجوه.		



70 heme

هيم

*hème*

مُركب صيغته  $C_{34}H_{32}O_4N_4Fe$  يكوّن الجزءَ غيرَ البروتوني في الهيموغلوبين وفي جزيئات عضوية حيوية أخرى؛ في جزيئه أيون حديد II في مركز حلقة كبيرة غير متحانسة هي البورفيرين.

71 hemi-

نصف، نصفي: سابقة

*hémî-, semi-*

Gr.hemi=semi

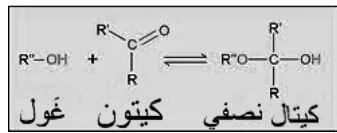
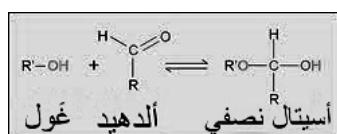
سابقة تدل على النصف، انظر (hemihydrate) و (hemihedron).

72 hemiacetal

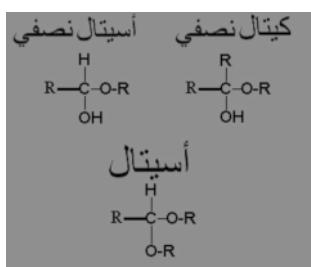
أسيتال نصفي

*hémiacétal*

أحد مُركبات تتكون بإضافة غُول مثل ROH، إلى زمرة ألدهيدية RCHO أو زمرة كيتونية RCRO:



ويتحول إلى أسيتال عند إضافة جزيء غُول آخر إليه:



73 hemicellulose

سيلولوز نصفي

*hémicellulose*

أحد متعددات سكاريد يرافق السيلولوز والليغنين في النباتات الخضراء وفي لب الخشب، يشبه السيلولوز بعدم انحلاله في الماء وبقابليته للحملة إلى وحدات كربوهيدراتية أبسط، وهو أصغر حجمًا منه إذ لا تزيد درجة بلمرته عن 150، وأسهل حملة بالحموض حيث يتيح الغلوكوز والكسيلوز والغالاكتوز وغيرها.

74 hemihedron

متعدد سطوح نصفي

*hémihedron*

متعدد سطوح منتظم، عدد سطوحه يساوي نصف عدد السطوح اللازمة لاكتهاله. تناظره.

75 hemihydrate

هيدرات نصفيّة

هيدرات بلورية تحوي جزيئاً واحداً من الماء مع كل جزيئين من المركب المعنى، مثل هيدرات كبريتات الكالسيوم النصفية (عجينة باريس) وصيغتها  $CaSO_4 \cdot 0.5H_2O$  (أو  $2CaSO_4 \cdot H_2O$ ) في حين تكون صيغة هيدراتات كبريتات الكالسيوم  $.CaSO_4 \cdot H_2O$ .

76 hemiketal

كيتال نصفي

*hémî-cétal*

أحد مُركبات تتكون بإضافة غُول مثل ROH إلى زمرة كيتونية. انظر hemiacetal.

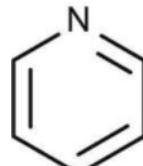
77 hemin

هيemin

*hémine*

مُركب صيغته  $C_{34}H_{32}N_4O_4FeCl$ ، يرتبط أيون الحديد III في مركز حلقة البورفيرينية بأيون كلور. يؤخذ من كريات الدم الحمراء، ويستعمل في معالجة البورفيريا.

78	<b>hemoglobin (Hb)</b>	هيموغلوبين، خضاب الدم <i>hémoglobine</i>	قانون ينص على أن مقدار الغاز المنحل في سائل على تماس معه، وفي درجة حرارة ثابتة، يتنااسب بعد استباب حالة التوازن بينهما، مع الضغط الجزئي للغاز.
		صبغ دموي أحمر يحوي الحديد، وهو بروتين متشارك، يكون جزءه البروتيني، وهو الغلوبين، نحو 94% منه، ويكون جزءه غير البروتيني، وهو الهيم، نحو 6%. يؤدي دوراً هاماً في عملية التنفس إذ ينقل الأكسجين من الرئتين إلى الأنسجة، وينقل $\text{CO}_2$ من الأنسجة إلى الرئتين؛ شديد الألفة $\text{CO}$ إذ تزيد ألفته نحو قرابة 200 مرة عن ألفته للأكسجين.	
79	<b>hemolysin</b>	هيموليزين: حالة دموية <i>hémolysine</i>	<b>هيبارين</b> <i>héparine</i>
		مادة مثل الصدأ أو زيفان جرثومي خارجي المنشأ يُفجّر أغشية كريات الدم الحمراء وتحرّر محتواها من الهيموغلوبين. انظر <i>.antibody</i> .	مُركب من كربوهيدرات مخاطية متعددة غير متجانسة، تكون وحدته البنوية المتكررة من أمين الغلووكوز وحمض الغلوكورونيك وحمض الكبريتيك، وهو مسحوق أبيض أو مصفر ينحل في الماء ويعُدّ مشيّطاً قوياً لتخثر الدم إذ يعيق نشوء الفيررين، ويستعمل لذلك في العمليات الجراحية وفي المعالجة اللاحقة لحدوث الخثرات. صيغته الكيميائية غير محددة بدقة، يُدلّ على مشتقة الصوديومي بالصيغة $(\text{C}_{12}\text{H}_{16}\text{NS}_2\text{Na}_3)_{20}$ .
80	<b>hemolysis</b>	انحلال الدم <i>hémolyse</i>	هيبتان <i>heptane</i>
		Lat. hem-+lysos: انحلال الدم تحرّر الهيموغلوبين عند انحلال كريات الدم الحمراء بفعل إنزيم نوعي.	أحد تسعه مصاواغات هيدروكربونية صيغته العامة $\text{C}_7\text{H}_{16}$ . يوجد الهيبتان النظامي ( <i>n</i> ) في البترول ويحضر منه بالالتقطير المجزأ، وهو سائل طيار صيغته $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}_3$ ، يغلي في الدرجة 98,43° س ينحل في الغَوْل والإيتير ويستعمل مذيباً وفي تفاعلات الاصطنان العضوي ولتحديد رقم الأوكتان في الغازولين.
81	<b>hemolytic</b>	حال الدم <i>hémolytique</i>	حِضْنِيَّةِ الْهِبْتَانِيَّكِ <i>heptanoic acid</i>
		ما يدل على انحلال الدم أو يتسبب بحدوثه.	حِضْنِيَّةِ الْهِبْتَانِيَّكِ <i>acide heptanoïque</i>
82	<b>henna</b>	حناء <i>henné</i>	حِضْنِيَّةِ الْهِبْتَانِيَّكِ <i>acide heptanoïque</i>
		Ar حِنَّاء : (عربي)	حِضْنِيَّةِ الْهِبْتَانِيَّكِ <i>CH<sub>3</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>5</sub>COOH</i>
		صبغ بني أحمر يؤخذ من مسحوق الأوراق الجافة لشجرة الحناء، ويستعمل صباغاً للشعر والجلد وفي الطب مضاداً للفطور.	ينحل في الغَوْل والإيتير ويحضر بأكسدة الدهايدر المقابل (الهيبتانا)، يستعمل في تفاعلات الاصطنان العضوي وفي صنع زيوت التزييت الخاصة بالطائرات.
83	<b>Henry's law</b>	قانون هنري <i>loi de Henri</i>	هبتوز (سكر سباعي) <i>heptose</i>

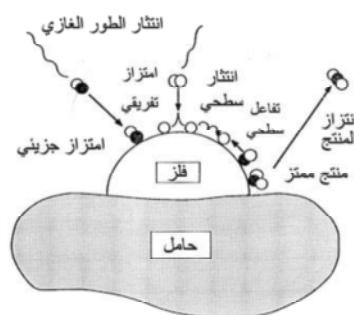
 <p>سكر أحادي (الدوهبتوز) فيه سبع ذرات كربون، صيغته <math>C_6H_{12}O_6</math>، يستحصل عليه، بطرق مختلفة، من سكريات أدنى.</p>	<p>قانون، يعد تطبيقاً للمبدأ الأول في الترموديناميك، ينص على أن كمية الحرارة المتبادلة، في تفاعل كيميائي يجري تحت ضغط ثابت (<math>Q_p</math>) أو تحت حجم ثابت (<math>Q_v</math>)، هي ذاتها سواء جرى التفاعل في مرحلة واحدة أو في عدة مراحل، ومهما كانت سرعته.</p>
<b>88 herbicide</b> <i>herbicide</i> Lat. <i>herba</i> عشب	<b>مبيد الأعشاب</b> <i>mibid al-aashab</i>
<b>89 hereditary</b> <i>héritaire</i> Lat. <i>hereditarius</i>	<b>وراثي</b> <i>warathiy</i> ما ينتقل بالولادة من الأهل إلى النسل.
<b>90 heroin</b> <i>heroïne</i>	<b>هيرoin</b> <i>heroin</i> مخدر صيغته $C_{21}H_{23}NO_5$ ، وهو مسحوق بلووري أبيض مر المذاق ينحل في الماء، يحضر من المورفين (هو ثنائي أسيتيل المورفين) إلا أنه أكثر فعالية منه، يمنع تداوله والاتجار به.
<b>91 hertz</b> <i>hertz</i>	<b>هرتز</b> <i>hertz</i> واحدة التردد في الجملة الدولية، ويعادل دورة واحدة في الثانية، تستعمل في دراسة الحركات الموجية.
<b>92 Hess's law</b> <i>loi de Hess</i>	<b>قانون هس</b> <i>Qanun Hes</i> لا متجانس
<b>93 hetero-</b> <i>hétéro-</i> Lat. <i>heter-</i>	<b>متغاير: سابق</b> <i>metgayer: sa'biq</i> سابقة تستعمل للدلالة على عدم التجانس.
<b>94 heteroatom</b> <i>hétéroatome</i>	<b>ذرة متغيرة</b> <i>zahrat metgayer</i>  ذرة مختلفة عن الذرات الغالبة في صيغة، مثل ذرات الكربون، في صيغة جزيء مركب أو في بنية حلقة، مثل ذرة الأزوت في جزيء البيريدين.
<b>95 heterocycle</b> <i>hétérocycle</i>	<b>حلقة متغيرة</b> <i>halkiqe metgayer</i> حلقة غير متجانسة.
<b>96 heterocyclic</b> <i>hétérocyclique</i>	<b>حلقي متغاير</b> <i>halkiqi metgayer</i> صفة تدل على بنية حلقة تتكون عادة من خمس ذرات كربون، أو من ست ذرات، فيها ذرة واحدة أو أكثر من عنصر آخر مثل الكبريت (S) والأزوت (N). من أمثلتها مركبات عضوية حلقة مثل البيريدين والفوران وسواهما. انظر heteroatom.
<b>97 heterogeneous</b> <i>hétérogène</i>	<b>لا متجانس</b> <i>la metgayer</i> - ما يدل على أنواع مختلفة، بصرف النظر عن حالة بعضها، مثل الهواء والخليل والماء وسواها.

- ما يتكون من أطوار مختلفة غير متزجدة تحدّدها سطوح تفصل بينها.

## 98 heterogeneous reaction

*réaction hétérogène*

تفاعل يجري في جملة من أطوار مختلفة تميّز بسطوح فصل محدّدة، مثل تفاعل يجري بين مادة صلبة ومادة صلبة أخرى أو مادة صلبة وأخرى سائلة...الخ.



## 99 heterogeneous catalysis

*catalyse hétérogène*

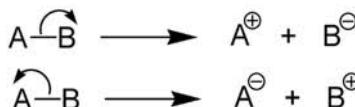
تحفيز يكون حفارةً طورًا منفصلاً عن طور المواد المتفاعلة، مثل تفاعل يجري في طور غازي فوق طور تحفيزي ساكن، مثل طور الحفاز  $V_2O_5$  المستعمل في طريقة التهاس لصناعة حمض الكبريتิก.

## 100 heterolysis

تحلل لا متجانس

*hétérolyse*

- تفكك مركب إلى جسيمين بشحتين متعاكستين، أو إلى أيونين.



- تخريب خلية بإنزيم خارجي.

## 101 heterolytic

*hétérolytique*

تحلل لا متجانسي

صفة تدل على عملية يحتفظ فيها أحد النوعين الناشئين بالكتروني الارتباط. كما في تفاعل انشطار تنفس فيه رابطة تشاركية.

سداسي: سابق

## 102 hexa-

*hexa-*

ستة

سابقة تدل على احتواء بنية ما، ستَّ مجموعات أو ست ذرات في تركيبها، مثل سداسي بروم، لجزيء يحوي ست ذرات بروم في بيته.

حمض الهاكسانويك

*acide hexanoïque*

الاسم النظامي لحمض الكابرويك في تسمية الاتحاد

الدولي للكليماء  
البحثة والتطبيقية.  
.caproic acid  
انظر

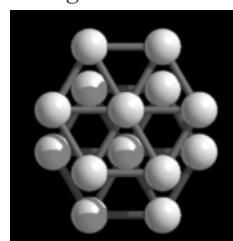
## 103 hexanoic acid

*acide hexanoïque*

الاسم النظامي لحمض الكابرويك في تسمية الاتحاد

الدولي للكليماء  
البحثة والتطبيقية.  
.caproic acid  
انظر

## 104 hexagonal closepacked

*héxagonal très serré*

طريقة تجمع فيها كرات متساوية الأقطار على نحو تشغيل فيه كل كررة الحجم الأدنى الممكن لها. يبني كل من الزنك والمغنيزيوم مثل هذه البنية السداسية المترادفة.

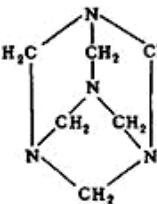
سدوس، سداسي الحد

## 105 hexamer

*hexamère*

بلمر مكوّن من ست وحدات بنوية أحادية.

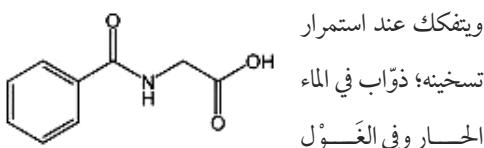


<p><b>106 hexamethylene tetramine</b> <i>hexaméthylène tétramine</i></p>	<p>سداسي ميتيلين رباعي الأمين</p>	<p>هكسيل جذر ألكيلي صيغته <math>-C_6H_{13}</math>، يشتق من الهكسان، وأهمه الجذر <math>-CH_3(CH_2)_4CH_2</math> المشتق من الهكسان النظامي.</p>
 <p>مُركب ذو بنية حلقة غير متجلسة، صيغته <math>(CH_2)_6N_4</math>، يعد قاعدة ضعيفة، وهو مسحوق بلوري ينحل في الماء والغُول والكلوروفورم؛ يتضاعف في الدرجة 200° س تقريباً متفكراً جزئياً، يحضر بتفاعل النشادر مع الفورمالدهيد ويستعمل في صناعة الراتينات الفينولية وغيرها من عمليات الأصنان العضوي، ولاصقاً للمطاط على النسيج.</p>	<p>مُركب ذو بنية حلقة غير متجلسة، صيغته <math>(CH_2)_6N_4</math>، يعد قاعدة ضعيفة، وهو مسحوق بلوري ينحل في الماء والغُول والكلوروفورم؛ يتضاعف في الدرجة 200° س تقريباً متفكراً جزئياً، يحضر بتفاعل النشادر مع الفورمالدهيد ويستعمل في صناعة الراتينات الفينولية وغيرها من عمليات الأصنان العضوي، ولاصقاً للمطاط على النسيج.</p>	<p>مُركب ذو بنية حلقة غير متجلسة، صيغته <math>(CH_2)_6N_4</math>، يعد قاعدة ضعيفة، وهو مسحوق بلوري ينحل في الماء والغُول والكلوروفورم؛ يتضاعف في الدرجة 200° س تقريباً متفكراً جزئياً، يحضر بتفاعل النشادر مع الفورمالدهيد ويستعمل في صناعة الراتينات الفينولية وغيرها من عمليات الأصنان العضوي، ولاصقاً للمطاط على النسيج.</p>
<p><b>107 hexane</b> <i>hexane</i></p>	<p>هكسان hexane</p>	<p>جزيء عضوي ضخم يتكون من عدد كبير من وحدات الحد وتقع كتلته الجزيئية بين خمسة آلاف وبضعة ملايين من واحدة الكتلة الذرية. من أمثلته السيلولوز <math>(C_6H_{10}O_5)_n</math> والمطاط <math>(C_5H_8)_n</math>. يقع خط الفصل بين البالمرات المتخضضة والبالمرات العالية بين 6000-5000 واحدة الكتلة الذرية.</p>
<p><b>108 hexene</b> <i>hexène</i></p>	<p>هِكسِين hexene</p>	<p>تنقطر في إخلاء شديد <i>distillation sous vide élevé</i></p>
<p>سائل صيغته العامة <math>C_6H_{12}</math> له عدة مصاوغات، عديم اللون ينحل في الغُول والأسيتون يؤخذ مع الأجزاء الخفيفة في عملية التقطر المجزأ للنفط، يوجد على شكل خمس مصاوغات، يستعمل مددًا للدهانات ومذيبًا للزيوت النباتية بخاصة.</p>	<p>سائل صيغته العامة <math>C_6H_{12}</math> له عدة مصاوغات، عديم اللون ينحل في الغُول ولا ينحل في الماء. سريع الالتهاب، يستعمل في صناعة العطور والأصبغة ومواد راتينية.</p>	<p>تنقطر في إخلاء شديد <i>distillation sous vide élevé</i></p>
<p><b>109 hexose</b> <i>hexose</i></p>	<p>هكسوز hexose</p>	<p>تنقطر يجري في ضغط منخفض (من مرتبة 0.001 ملم زئبق) حيث تكون المسافة بين سطح السائل المتاخر والمكثف أصغر من المسار الحر الوسطي لجزيئات البخار (وهو المسافة الوسطية التي يقطعها الجزيء بين اصطدامين متتاليين) البالغ بضعة إنشات. تستعمل هذه الطريقة لفصل المواد ذات درجات الغليان المرتفعة جداً والحساسة بالحرارة مثل الغليسيريدات وبعض الفيتامينات.</p>
<p><b>110 hexyl</b> <i>hexyl</i></p>	<p>بلمر عال <i>haut polymère</i></p>	<p>إعاقه <i>empêchement</i></p>
<p>جذر ألكيلي صيغته <math>-C_6H_{13}</math>، يشتق من الهكسان، وأهمه الجذر <math>-CH_3(CH_2)_4CH_2</math> المشتق من الهكسان النظامي.</p>	<p>جزيء عضوي ضخم يتكون من عدد كبير من وحدات الحد وتقع كتلته الجزيئية بين خمسة آلاف وبضعة ملايين من واحدة الكتلة الذرية. من أمثلته السيلولوز <math>(C_6H_{10}O_5)_n</math> والمطاط <math>(C_5H_8)_n</math>. يقع خط الفصل بين البالمرات المتخضضة والبالمرات العالية بين 6000-5000 واحدة الكتلة الذرية.</p>	<p>هيكل متماثل لجزيئات السيلولوز، يمثله الصيغة <math>\left( \text{---}(\text{O}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{O})_n-\text{---} \right)</math>.</p>

حجب أو منع حدوث تفاعل جزيء مع جزيء آخر، بسبب بنية الذرة الفراغية التي تعيق قيام تفاعلهما.

114 **hippuric acid***acide hippurique*

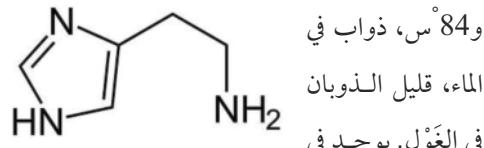
حمض على شكل بلورات عديمة اللون صيغته:

C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CONHCH<sub>2</sub>COOH، ينصهر في الدرجة 188° س

والإيتير، يوجد أحياناً في بول الإنسان، ويستعمل في الاصطناعات العضوية وفي الطب.

115 **histamine***histamine*

مُركب قاعدي على هيئة بلورات بيضاء، صيغته NH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>N<sub>2</sub>، ينصهر بين الدرجتين 83



ويتخرج من تقويض الميسيدين، وهو مسؤول عن تعدد الأوعية الدموية وتقبض العضلات الملساء.

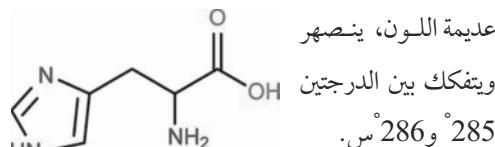
116 **histidine***histidine*

حمض أميني أساسى صيغته:

HOOCCH(NH<sub>2</sub>)CH<sub>2</sub>C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>N<sub>2</sub> تصنفه العضويات

الحياة الدقيقة والنباتات، وينشأ من تفكك معظم

البروتينات (مثل الغلوبين). وهو على شكل بلورات



ذواب في الماء ولا يذوب في الغُول والإيتير، فعال ضوئياً ومتوفر تجاريًا بشكله اليساري (L).

117 **histochemistry***histochimie*

فرع من الكيمياء يتم بدراسة بنية الخلايا الحية والنسيج وتركيبها الكيميائي، ويستعمل لذلك تقانات مثل المجهر وانراج الأشعة السينية وتقانات الافتاء...الخ.

118 **histone***histone*

أحد مجموعة بروتينات بسيطة، ذو كتلة جزيئية منخفضة نسبياً ذواب في الماء، يُنتَج عند إماهته نسبة عالية من حموضة أمينية أساسية. يوجد في النسيج الغذية، مثل الغدة الصعترية (التيموس) مرتبطاً مع حمض ريبوي نووي منقوص الأكسجين.

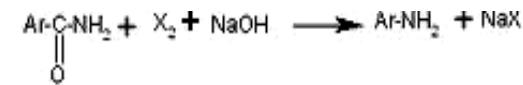
119 **Hofmann degradation***dégradation d'Hofmann*

نشوء الـكين (أولفين) وأمين ثالثي بالتفكك الحراري هيدروكسيد أمونيوم رابعى. يستعمل هذا التفاعل لتحضير الـكينات وأـلكـينـات حلـقـية ولفتح حلـقات مـؤـكـبات تحـتـوي عـلـى الـآزـوتـ.

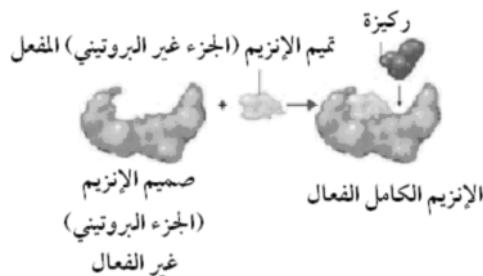
120 **Hofmann's reaction***réaction de Hofmann*

تفاعل يتحول فيه أميد حمضي RCONH<sub>2</sub> إلى أمين أولى RNH<sub>2</sub> يحتوى ذرة كربون أقل بتفاعلاته مع تحت .NaOBr بروميت الصوديوم

يسمى أيضًا Hofmann rearrangement.



121 **Hofmann rearrangement** إعادة ترتيب هوفمان  
*réarrangement d'Hofmann*  
انظر Hofmann's reaction.



122 **Hofmann rule** قاعدة هوفمان

*règle d'Hofmann*

قاعدة تنص على أن تفكك هيدروكسيد أمين رابعى يحوى جذوراً أكيلية أولية مختلفة يُنتَج أولاً الألkenين (الأولفين) الأقل استبدالاً.

123 **hole** ثقب

*trou, cavité*

Lat. caulis; Gr. kaulos

عيوب في بنية شبكة بلورية، كما في أنساف النواقل، ناتج عن ترك إلكترون مكانه الطبيعي في رابطة تشاركية في البليورة التي غدت مثل جسم موجب الشحنة.

124 **hollow** أجوف

*creux*

ما له جوف، أو في داخله فراغ.

125 **holmium** هلميوم

*holmium*

عنصر فلزي رمزه Ho عدده الذري 67 وكتلته الذرية النسبية 164.9303، ثلاثي التكافؤ يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري، وهو من عناصر الأتربية النادرة، فصيلة الإيتريوم، ليس له نظائر ثابتة يتفاعل ببطء مع الماء وينحل في الحموض الممددة، يتميز بخصائص مغناطيسية شديدة الوضوح.

126 **holoenzyme** إنزيم كامل

*holoenzyme*

جملة إنزيمية كاملة فعالة تتكون من صميم مرتب مع تييمه. انظر coenzyme و apoenzyme.

127 **homo-** هومو: سابقة

*hômo-*

سابقة تعني التماثل، تدل غالباً على مثيل مركب مختلف عنه بوجود بمجموعة  $\text{CH}_2$  أكثر في جزيئه.

انظر .homologous series

128 **homocyclic** حلقي متجانس

*homocyclique*

صفة لمركبات حلقية تحتوي في حلقتها نوعاً واحداً من الذرات مثل البنزين.

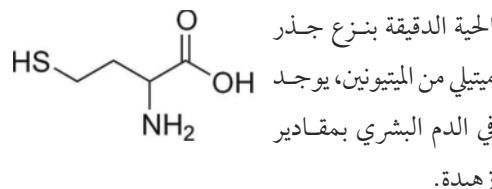
تسمى أيضاً .heterocyclic. انظر isocyclic.

129 **homocysteine** هوموسستين

*homocystéine*

حمض أميني بلوري صيغته:

$\text{HSCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ ، تصنفه العضويات



130 **homogeneous** متجانس

*homogène*

Lat. homogenus; Gr. homogenes

- صفة تطلق على مركبات مكونة فقط من الأنواع

الذرية التي تدل عليها صيغتها، مثل  $\text{H}_2\text{O}$ .

- صفة للأوساط والجمل التي لا توجد فيها حدود

فصل فيزيائية.

131	<b>homogeneous catalysis</b> <i>catalyse homogène</i>	تحفيز متجانس Trophie homogène	ما يبدي تماثلاً مع أقرانه في جملة، مثل الميتان والإيتان في مجموعة الألkanات.
	تفاعل تحفيزي تكون المواد المتفاعلة فيه والحفاز في طور واحد مثل تفاعل حلمهة إستر بحمض.		
132	<b>homogeneous solution</b> <i>solution homogène</i>	محلول متجانس Solvation homogène	تفاعل يؤدي إلى نشوء جذور حرة من تحطم رابطة تشاركية على نحو يأخذ فيه كل نوع كيميائي ناشئ أحد إلكترونيها.
	محلول يضمُّ مكونات مبعثرة فيما بينها بانتظام، مثل الحليب.		
133	<b>homogeneous system</b> <i>système homogène</i>	منظومة متجانسة Système homogène	138 <b>homolytic reaction</b> <i>réaction homolytique</i>
	منظومة من مكونات موزعة فيما بينها بانتظام.		تفاعل يؤدي إلى نشوء جذور حرة من تحطم رابطة تشاركية على نحو يأخذ فيه كل نوع كيميائي ناشئ أحد إلكترونيها.
134	<b>homogenization</b> <i>homogénéisation</i>	مجانسة Homogenisation	
	إجراء ميكانيكي لضبط أبعاد مكونات منتظمة على نحو تتوسع فيه في داخلها بانتظام دون حدود فصل فيما بينها، مثل اخترال أقطار كريات الدسم في الحليب من 6–10 ميكرون إلى 2–4 ميكرون ب بواسطة مجنس.		متناهٍ الشكل Morphisme
135	<b>homologous</b> <i>homologue</i> Gr. <i>homologos</i>	مثيل، نديد Homologue	جزيئات متباينة في قدرها وشكلها مع اختلاف بنيتها الأساسية. يمكن التنبؤ عن العديد من خصائص هذه الجزيئات المختلفة من معرفة خصائص واحد منها.
	ما توافق في مظهره وخصائصه، مع اختلاف تركيب بنيته. انظر <i>homologous series</i> .		139 <b>homomorph</b> <i>homomorphe</i>
136	<b>homologous series</b> <i>série homologue</i>	سلسلة متباينة Homologous series	رابطة متباينة للأقطاب Liaison homopolaire
	مجموعة مركبات عضوية ذات زمرة وظيفية واحدة ومظهر بنوي واحد، تختلف فيما بينها بعدد ذرات الكربون في جزيئها، وتتمثل أفرادها بصيغة عامة $C_nH_{2n+2}$ . واحدة كها في مجموعة الألkanات.		رابطة متباينة للأقطاب Liaison homopolaire
137	<b>homolog</b> <i>homologue</i>	مماثل Homologue	بلمر مثلي التمايز Homopolymère
			بلمر عال، طبيعي أو صنعي، مشتق من موحود (وحيد) واحد. من أمثلة هذه البلمرات الطبيعية المطاط (وموحوده الإيزوبرين) والصناعية متعدد الستيرين (وموحوده الستيرين) ومتعدد الكلوروبرين (وموحوده الكلوروبرين).
142	<b>hood</b> <i>hotte</i>	داخون Hotte	- غطاء يوضع فوق موقد لتوجيه الدخان المتضاعف منه.

- نظام تهوية مُصمّم للإقلال من التعرّض إلى



الغازات والأبخرة

المخرّشة والمضرّة،

يُسحب فيه الهواء

من جهته الخارجية

ويوجّه صوب داخله

ليخرج من قلنسوته

العلوية بعد تصفيفه.

**147 hotness**

*chaud*

سخونة

حالة أو صفة تدل على كون الجسم حاراً أو ساخناً.

**148 Houdry flow process**

*processus d'écoulement de Houdry*

طريقة جريان هودري

تكسير تحفيزي يجري في مفاعل ذي سرير متحرك،

تنتقل فيه كرات الحفاز نحو أسفل المفاعل معاكسة

حركة الأجزاء التي يراد تكسيرها. تُجَدَّد هذه الكرات

عند خروجها من المفاعل لإعادة استعمالها.

**143 Hooke's law**

قانون هوك

*loi de Hooke*

قانون في المرونة ينص على أن الإجهاد الذي يصيب جسمًا صلبًا مرئًا يتاسب، حتى حد المرونة، مع الإجهاد المطبق عليه.

**144 hormone**

هرمون

*hormone*  
Gr. hormon

مرَكَبٌ عضوي نوعي تفرزه خلايا حية مباشرة إلى الدم بكميات قليلة جدًا حيث يحدث تأثيرات نوعية في نشاط الخلايا فينظم عمليات فيزيولوجية مثل الاستقلاب والنمو وسواهما. من أمثلته الأنسولين.

**145 host-guest chemistry**

*chimie hôte-invité*

دراسة الجزيئات القادرة على احتواء ذرات أو أيونات داخل بنيتها دون أي رابطة كيميائية تجمع بينها. انظر .Buckminster fullerenes

**146 hot**

ساخن

*chaud*

- ما كانت درجة حرارته أعلى من درجة حرارة محيطه، أو أعلى مما هي عليه عادة، ويعطي إحساساً بالسخونة.

- ما كان ذات نشاط إشعاعي عالٍ جدًا.

**149 Houdry cracking process**

*processus de craquage de Houdry*

طريقة تحطيم هودري

تفكيك النفط أو أجزائه الثقيلة إلى مرَكَبات أفضل

استعملاً ذوات درجات غليان أخفض وذلك بتسخين

تلك الأجزاء حتى الدرجة 500 °S تحت ضغط 30

جواً فوق حفاز من أكسيد المنغنيز محمول على أكسايد

السيلسيوم والألومنيوم.

**150 humectant**

*humecteur*

مرطّب

(irrat) Lat.*humectans* (v.*humectare*)

مادة ذات إلفة للهاء تعمل للمحافظة على درجة رطوبة

مادةً ما ثابتة تقريباً، مثلها الغليسيرين، تُستعمل في

تحضير الفواكه المجففة.

**151 humic acid**

*acide humique*

حمض دبلي

أحد حموض عضوية مختلفة تحضر من الدبال وليس لها

تركيب واضح محدد، إذ تحوي مكونات عطرية وحلقية

متغايرة ومجموعات كربوكسيلية وأزوتاً. توجد في

الليغنين وفي التربة حيث تعمل كمبادرل كاتيوني.

انظر .humus

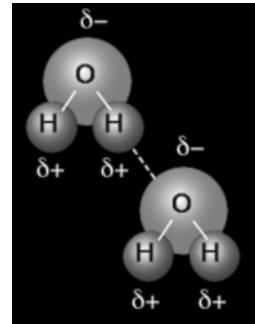
152	<b>humid</b> <i>humide</i> Lat. <i>humidus</i>	رطب Lat. <i>humoralis</i>	ما يتضمن أو يتيح أو يتعلق بالعناصر الممتدة في الخليط.
	ما يتميز باحتوائه مقداراً محسوساً من الرطوبة والنداوة.		
153	<b>humidity</b> <i>humidité</i> Lat. <i>humiditas</i>	رطوبة Lat. <i>humiditas</i>	المكوّن العضوي للتربة، يتكون من مواد مختلفة وينتج من تحلل وتفسخ بقايا نباتية وحيوانية.
	حالة معتدلة من النداوة ويدل عليها بـ: - الرطوبة المطلقة، انظر <i>humidity (absolute)</i> - الرطوبة النسبية، انظر <i>humidity (relative)</i>		
154	<b>humidity (absolute)</b> <i>humidité absolue</i>	رطوبة مطلقة Lat. <i>humiditas</i>	قاعدة هوند <i>règle de Hund</i> قاعدة تنص على أنه لا يمكن شغل مداريًّا فرعياً في ذرة إلكترونين قبل شغل سائر المداريات الفرعية المثلثة بإلكترون واحد على الأقل، ويكون للإلكترونات الفردية سبيقات متوازية.
	كتلة بخار الماء في واحدة الكتلة من الهواء الرطب، في مزيج من الهواء وبخار الماء.		
155	<b>humidity indicator</b> <i>indicateur d'humidité</i>	مؤشر الرطوبة Lat. <i>humiditas</i>	حمض الهيالورونيك <i>acide hyaluronique</i> بلمر من متعددات كربوهيدرات مخاطية غير متجانسة ينشأ من وحدات ثنائية متتالية من أسيتيل الغلوکوزامين وحمض الغلوکورونيك، يحتجز الماء في فراغاته الداخلية مكوّناً مادة لزجة شبه هلامية، يوجد في الجسم البشري والسوائل المفصليّة خاصة.
	ملح كوبالت يتغير لونه مع تغيير رطوبة الجو، حيث تتلون مركبات الكوبالت بلون زهري عند تعيّتها وبلون أزرق مخضر عندما تكون جافة.		
156	<b>humidity (relative)</b> <i>humidité relative</i>	رطوبة نسبية Lat. <i>humiditas</i>	
	نسبة الضغط الجزئي لبخار الماء في الهواء إلى الضغط الجزئي لهذا البخار عندما يكون الهواء مشبعاً بالرطوبة وفي درجة الحرارة ذاتها، ويعبر عنها بنسبة مئوية.		
157	<b>humor</b> <i>humeur</i> Lat. <i>humor</i> ; Gr. <i>hygros</i>	خلط Lat. <i>hybrida</i>	هجين هجين
	سوائل في أجسام الفقاريات بخاصة مثل الدم واللبن والصفاء.		ما تميّز بعدم تجانس أصله أو تركيبه أو مظهره.
158	<b>humoral</b> <i>humoral</i>	خلطي Lat. <i>hybridum</i>	مداري هجين orbitale <i>hybride</i> واحد من مداريات تنشأ من مداريات ذرية بمستويات

<p><b>164 hybridization</b> <i>hybridation</i></p> <p>نشوء المداريات المهجينة من مداريات ذرية بمستويات طاقة متقاربة. تسمى المداريات الناشئة بالمداريات المهجينة. انظر <i>hybrid orbital</i></p>	<p>طاقة متقاربة، مثل المداريات <math>S</math>، <math>P</math>، <math>d</math>؛ يبلغ عددها عدد المداريات الذرية التي كونتها، وهي إما خطية من النمط <math>SP</math> أو مستوية من النمط <math>SP^2</math> أو فراغية من النمط <math>SP^3</math> و <math>SP^3d^2</math> و <math>SP^3d</math>.</p>
<p><b>165 hybridization tetragonal</b> <i>hybridation tétragonale</i></p> <p>نشوء أربعة مداريات هجينة متكافئة من مداريّ ذري <math>S</math> وثلاثة مداريات ذرية <math>P</math> تتوجه وفق محاور جملة إحداثيات متعامدة. تتوجه المداريات المهجينة الأربع من مركز رباعي وجوه منتظم نحو رؤوسه كما في شكل جزيء الميتان <math>.CH_4</math>.</p>	<p>١٦٧ <b>hydrate</b> <i>hydrate</i></p> <p>ناتج تفاعل إماهة، يبدو على شكل جزيء أو أيون معقد مثل <math>[Al(H_2O)_6]^{3+}</math> و <math>CuSO_4 \cdot 5H_2O</math>.</p>
<p><b>166 hydrase</b> <i>hydrase</i></p> <p>إنزيم يحفز ضمّ الماء إلى ركازته أو نزع ماء منها. اسمه المعتمد <i>hydratase</i>.</p>	<p>١٦٨ <b>hydrated</b> <i>hydraté</i></p> <p>ما حوى ماءً مرتبًا بجزيئه مثل ملح غلوبور <math>.Na_2SO_4 \cdot 10H_2O</math>.</p>
<p><b>169 hydration energy</b> <i>énergie d'hydratation</i></p>	<p>١٧٠ <b>hydration, hydratation</b> <i>hydratation</i></p> <p>انظر <i>heat of hydration</i></p>
<p>١٧١ <b>hydrazine</b> <i>hydrazine</i></p> <p>هييدرازين</p>	<p>تفاعل تنصيم فيه جزيئات ماء بتقاضاه (دون انفصام الرابطة <math>H-OH</math>) إلى جزيء آخر، وتتنوع منه بتتسخينه. يسمى المركب الناشئ هييدرات، وقد يشكل جزيءً ما أكثر من هييدرات واحد مثل <math>Na_2SO_4 \cdot 7H_2O</math> و <math>Na_2SO_4 \cdot 10H_2O</math>.</p>
<p><b>171 hydrazine</b> <i>hydrazine</i></p>	<p>أمين ثنائي صيغته <math>H_2NNH_2</math>، درجة انصهاره <math>14^\circ S</math> ودرجة غليانه <math>114^\circ S</math>، وهو قاعدة ضعيفة، (أضعف من النشادر) ذات رائحة نشادرية، يمتزج بالماء والغُول، يحضر بتفاعل النشادر مع تحت كلوريت الصوديوم، ومفاجلة كلور الأمين المتشكل (<math>NH_2Cl</math>) مع النشادر وهيدروكسيد الصوديوم. يستعمل في وقود الصواريخ وعميل إرجاع ومثبطاً للتأكل في مراجل المياه. وهو مادة مسرطنة.</p>

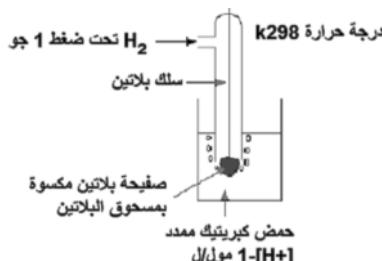
172	<b>hydrazoic acid</b>	حمض الميدرازويك <i>acide hydrazoïque</i>	.CH <sub>2</sub> OHCHOHCH <sub>2</sub> Cl	كلورهيدرين
		حمض صيغته HN <sub>3</sub> ، سائل متفجر عديم اللون شديد السمية، درجة تجفيفه 80° س و درجة غليانه 37° س، يحضر من أكسيد الأزوت وأميد الصوديوم المصهور أو من الميدرازين وحمض الأزوت، يستعمل محله، أزيد الرصاص Pb(N <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> ، صاعقاً. انظر azide.		هيدرو: سابقة
173	<b>hydrazone</b>	هيدرازون <i>hydrazone</i>		Lat. hydro; Gr.hydor
		مُركب عضوي صيغته R <sub>1</sub> C=NNHR <sub>2</sub> ينشأ بتفاعل الميدرازين أو أحد مشتقاته، مثل فينيل الميدرازين، مع مُركب يحوي مجموعة كربونيلية، مثل ألدهيد أو كيتون، ومثاله هيدرازون الأسيتون .(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> C=NNH <sub>2</sub>		ما حوى الميدروجين في بنيته؛ مثل حمض الميدروكلوريك HCl، والمركبات الميدروكربونية (مثل الألkanات C <sub>n</sub> H <sub>2n+2</sub> )، أو ما دل على ما له صلة بالماء، مثل محطة كهرمائية.
174	<b>hydride</b>	هيدريد <i>hydride</i>		<b>hydrobromic acid</b> حمض الميدروبروميك <i>acide bromhydrique</i>
		أحد مركبات لا عضوية يكوّنها الميدروجين مع عناصر أخرى أكثر كهرجائية منه، مثل NaH، أو مع جذور. بعضها أيوني وبعضها معقدات تشاركية مثل هيدريدات الفلزات الانتقالية. وهي مخرشة وسريعة الالتهاب، تتفاعل بعنف مع الماء ومع المواد المؤكسدة.		حمض قوي صيغته HBr، ينشأ بحل بروم الميدروجين الغازي في الماء مكوناً محليل تقع تراكيزها بين 40% و 68.8%. يشبه حمض الميدروكلوريك بخواصه الكيميائية، وهو عميل احتزال ضعيف، يستعمل محفزاً في تفاعلات الألكلة.
175	<b>hydride ion</b>	إيون الهيدريد <i>ion hydride</i>		<b>hydrocarbon</b> هيدروكربون <i>hydrocarbure</i>
		الأيون السالب H <sup>-</sup> في الهيدريدات.		واحد من صنف واسع من مركبات عضوية مكونة من كربون وهيدروجين فقط. منها أليفاتي، مثل الألkanات والألكينات والألكينات، وأليفاتي حلقي، مثل التربينات، وعطرية، مثل البنزين والنفتالين. توجد في النفط والغاز الطبيعي وفحم الكوك.
176	<b>hydrin</b>	هيدرين <i>hydrine</i>		<b>hydrochloric acid</b> حمض الميدروكلوريك <i>acide chlorhydrique</i>
		لاحقة تدل على مركب يحوي هالوجينًا أو سيانوجينًا محلّ جزءٍ من مجموعة الميدروكسيل الغوليّة، مثل		حمض قوي (أقوى الحموض المallowجينة) صيغته HCl، يستحضر بحل كلور الميدروجين الغازي في الماء أو بتفاعل حمض الكبريتيك مع كلوريد الصوديوم، مخرش وأكال، يحوي محلوله التجاري المركّز 38% حضاً وله استعمالات صناعية متعددة. يسمى أيضًا muriatic acid

<p><b>181 hydrocolloid</b> <i>hyrococcoïde</i></p> <p>مادة غروية أليفة للماء تصنع معه مركبًا هلاميًّا، تُستعمل عميلً استحلاب وتغليظ، منها ما هو طبيعي مثل النشا والصمغ العربي ومنها ما هو صنعي.</p>	<p>غروان مائي</p>	<p><b>186 hydrofining</b> <i>hydroraffinage</i></p> <p>تنقية أجزاء نفطية تجري فيها هدرجة جزئية، بغية تحويل الكبريت والأزوٰت إلى مركبات يسهل التخلص منها، و تستعمل فيها حفّازات من أكسيد الكوبالت والموليبيدين. غالباً ما تجري هذه التنقية كمعالجة سابقة لدرجة كبيرة تليها. تسمى أيضًا ultrafining و hydrodesulfurization</p>
<p><b>182 hydrocortisone</b> <i>hydrocortisone</i></p> <p>هرمون ستيروييدي صيغته <math>C_{21}H_{30}O_5</math>، تفرزه قشرة الكظر ويحضر صناعيًّا مسحوقًا بلوريًّا أبيض عديم الرائحة من المذاق. يستعمل في الطب، مضاد التهاب، يسمى أيضًا cortisol.</p>	<p>هيdroكورتيزون <i>hydrocortisone</i></p> <p>هرمون ستيروييدي صيغته <math>C_{21}H_{30}O_5</math>، تفرزه قشرة الكظر ويحضر صناعيًّا مسحوقًا بلوريًّا أبيض عديم الرائحة من المذاق. يستعمل في الطب، مضاد التهاب، يسمى أيضًا cortisol.</p>	<p><b>187 hydrofluoric acid</b> <i>acide fluohydrique</i></p> <p>حمض الهيدروفلوريك</p> <p>حمض ضعيف صيغته HF، يستحضر بحل فلور الهيدروجين الغازي في الماء مكونًا محليل تجاريًّا بتراكيز مختلفة تقع بين 38% و 70%， يشبه الحموضة الهالوجينية بخصائصه، وهو أكال للزجاج والمواد السيليكونية.</p>
<p><b>183 hydrocracking</b> <i>hydrocrackage</i></p> <p>تكسير بالهدرجة</p> <p>تكسير النفط أو مشتقاته، بوجود الهيدروجين وحفّازات خاصة، مثل البلاتين، محمولة على حامل صلب من أكسيد السيليسيوم والألومنيوم.</p>	<p>hydrocracking <i>hydrocrackage</i></p> <p>تكسير بالهدرجة</p> <p>تكسير النفط أو مشتقاته، بوجود الهيدروجين وحفّازات خاصة، مثل البلاتين، محمولة على حامل صلب من أكسيد السيليسيوم والألومنيوم.</p>	<p><b>188 hydroforming</b> <i>hydroréformation</i></p> <p>تحسين بالهدرجة</p> <p>إنجاءً لإنتاج غازولين برقم أوكتان مرتفع، أو مركبات عطرية مثل التولوين، بتحويل مركبات هيدروكرابونية أوليفينية إلى سلاسل بارافينية متشعبية (مصالحة)، يستعمل فيه الهيدروجين في ضغوط ودرجات حرارة مرتفعة بوجود حفّازات من البلاتين. يسمى أيضًا .catforming</p>
<p><b>184 hydrocyanic acid</b> <i>acide hydrocyanique</i></p> <p>حمض الهيدروسيلانيك</p> <p>حمض صيغته HCN، سائل له رائحة اللوز المر، درجة تجمّده -13.3° س ودرجة غليانه 26.5° س يحضر بتفاعل تفيفي بين الشادر والهواء مع الميتان أو الغاز الطبيعي، يُستعمل في اصطناع الأكريلات وأملالح السيلانيد، يسمى أيضًا prussic acid</p>	<p>hydrocyanic acid <i>acide hydrocyanique</i></p> <p>حمض الهيدروسيلانيك</p> <p>حمض صيغته HCN، سائل له رائحة اللوز المر، درجة تجمّده -13.3° س ودرجة غليانه 26.5° س يحضر بتفاعل تفيفي بين الشادر والهواء مع الميتان أو الغاز الطبيعي، يُستعمل في اصطناع الأكريلات وأملالح السيلانيد، يسمى أيضًا prussic acid</p>	<p><b>189 hydroformylation</b> <i>hydroformilation</i></p> <p>تنمييل هيدروجيني</p> <p>إضافة ذرة هيدروجين ومجموعة فورمیل (جزر حمض الفورمیک: حمض النمل <math>(HCO^-)</math>) إلى جزيء مركب يحوي رابطة مزدوجة، وتكون الدهید واحد أو أكثر.</p>
<p><b>185 hydrodesulfurization</b> <i>hydrodésulfurisation</i></p> <p>نزع الكبريت بالهدرجة</p> <p>انظر hydrofining</p>	<p>hydrodesulfurization <i>hydrodésulfurisation</i></p> <p>نزع الكبريت بالهدرجة</p> <p>انظر hydrofining</p>	

190	<b>hydrogen</b>	هيدروجين	رابطة بين جزيئية تنشأ في المركبات القطبية بين ذرة هيدروجين في جزيء أحد المركبات وذرة كهرسلبية (مثل ذرة أكسجين) في جزيء مركب آخر. تقرب قوتها من $1/10$ من قوة الرابطة التشاركية وتعد مسؤولة عن ارتفاع درجات غليان المركبات التي تنشأ فيها، بالنسبة للمركبات المشابهة $\text{H}_2\text{S}$ بالمقارنة بـ $\text{H}_2\text{Se}$ . توجد هذه الرابطة في المركبات التي تحوي ذرات شديدة الكهرسلبية مثل $\text{F}$ , $\text{O}$ , $\text{N}$ .
191	<b>hydrogenase</b>	هيدروجيناز	جسر هيدروجيني
<i>hydrogénase</i>	<i>pont d'hydrogène</i>	<i>hydrogen bond</i>	
إنزيم يحفّز تفاعل الأكسدة والإرجاع:	$2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightleftharpoons \text{H}_2$	انظر .hydrogen bond	
يؤدي دوراً مهماً في الاستقلاب اللاهوائي متراجعاً غاز	الميدروجين الذي يعدّ وقوداً حيوياً، فجزيء واحدٌ من	بروم الهيدروجين	
هذا الإنزيم يعطي 9000 جزءاً من $\text{H}_2$ في الثانية الواحدة.	جزءاً من $\text{H}_2$ في الثانية الواحدة.	bromure d'hydrogène	
<b>hydrogen bomb</b>	قنبلة هيدروجينية	غاز صيغته $\text{HBr}$ ، وهو خطير وسام يستعمل وسيط	
<i>bombe d'hydrogène</i>	<i>chlorure d'hydrogène</i>	ألكللة ومادة متوسطة في الاصطناع. ينحل في الماء	
قنبلة شديدة الفعالية، ترجع طاقتها الانفجارية الهائلة	إلى التحرر المفاجئ لطاقة نووية تنتج عن اتحاد نوى	مكوناً حمض الهيدروبوريك.	
خفيفة (مثل نوى ذرات الهيدروجين) لتكوين نوى	ثقيلة (نوى ذرات الهليوم) في درجات حرارة وضغوط	كلور الهيدروجين	
عالية جداً. تسمى أيضاً	fusion bomb	غاز صيغته $\text{HCl}$ ، عديم اللون مدخن شديد السمية،	
		يستعمل للحصول على مركبات كلوريدية مثل كلور	
		الفينيل وكلور الألكيل وفي تفاعلات البلمرة والتصاوغ،	
		ينحل في الماء مكوناً حمض الهيدروبوريك.	
<b>hydrogen bond</b>	رابطة هيدروجينية	إلكترود (مسرى) هيدروجيني	
<i>liaison d'hydrogène</i>	<i>électrode d'hydrogène</i>		



مسرى مرجعى (عيارى)، يعتبر كمونه مساوياً الصفر، مكون من صفيحة بلاتين مكسورة بطبقة من مسحوقه الأسود الناعم ومغمورة في محلول لـأيونات الهيدروجين ( $\text{PH}=1$ )، يُقرَّف فوقه تيار من  $\text{H}_2$  تحت ضغط 1 جو.



#### 198 hydrogen ion

*ion d'hydrogène*

الأيون الموجب (المابطة)  $\text{H}^+$  في جزيء حمض، المكون من ذرة هيدروجين انتقل إلكترونها إلى الأيون السالب للحمض، يوجد هذا الأيون في الحالات المائية على هيئة أيون هيدرونيوم  $\text{H}_3\text{O}^+$ .

#### 199 hydrogen ion concentration

*concentration d'ion d'hydrogène*

تركيز أيون الهيدروجين  $\text{C}_{\text{H}} = -\log \text{pH}$ . عدد مولات أيون هيدرونيوم في لتر من محلول؛ ولصغر قيمة هذا العدد يعبر عنه بواحدات الأسس الميدروجيني (الباهااء)  $\text{pH}$  التي تمثل اللوغاريتم السالب لهذا العدد.

#### 200 hydrogenolysis

*'hydrogénolyse'*

تكسير مهدرج ينطوي فيه جزيء عضوي إلى فلقتين، أو أكثر، ترتبان بالهيدروجين، وهو ما يجعله شبيهاً بتفاعل الحلمهة حيث يؤدي الهيدروجين دور الماء في ذلك التفاعل.

#### 201 hydrogen peroxide

*peroxyde d'hydrogène*

فوق أكسيد، صيغته  $\text{H}_2\text{O}_2$ ، يوجد نقىًّا على هيئة صلبٍ تبلغ كثافته 1.71 غ./سم<sup>3</sup>، وسائلًا شديد الثبات تبلغ كثافته 1.45 غ./سم<sup>3</sup>، ذواب في الماء والغُول، يستعمل غالباً في محليلات المائية حيث يعَّبر عن تركيزه بقوته الحجمية، وهي حجم الأكسجين، مقدراً بالليتر في الشروط النظامية، الذي ينتج عن تفكك ليتر من محلوله المائي. يستعمل ممدداً في عمليات القصر والتقطير ومرتكزاً في صناعة وقود الصواريخ.

#### 202 hydrogen sulfide

*sulfure d'hydrogène*

غاز صيغته  $\text{H}_2\text{S}$ ، عديم اللون كريه الرائحة شديد السمية، يوجد في بعض المياه المعدنية ويخضر من تفاعل حمض قوي ( $\text{HCl}$ ) مع  $\text{FeS}$ . ينحل في الماء معطياً حضناً ضعيفاً، ويعطي كبريتيدات غير منحلة تستعمل في عمليات التحليل الكيفي. يكشف عنه بأسئل الرصاص التي تكون معه راسباً أسود من  $\text{PbS}$ .

#### 203 hydrogenation

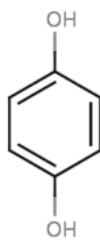
*hydrogénéation*

تفاعل الهيدروجين مع مركب بوجود حفاز. يحدث بالإضافة المباشرة إلى رابطة مزدوجة في جزيء عضوي غير متسبع، كما في هدرجة الزيوت النباتية، أو بتفاعله مع عنصر مثل الأزوت لتحضير النشادر، أو مع مركبات عضوية في تفاعلات مثل التكسير بالهدرجة أو التحسين بالهدرجة. انظر *hydroforming* و *hydrocracking*.

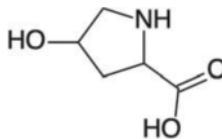
#### 204 hydroiodic acid

*acide iodhydrique*

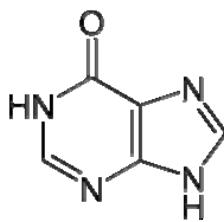
حمض الهيدرويوديك

<p><b>209</b> <b>hydrophil</b></p> <p> محلول الغاز HI في الماء، وهو حمض قوي أصفر اللون يستعمل في عمليات الاصطناع العضوي وكاشفًا في الكيمياء التحليلية.</p>	<p>أليف الماء</p> <p><b>hydrophile</b></p> <p>Lat. hydrophilus</p> <p>محب الماء</p> <p>انظر .hydrophilic</p>
<p><b>205</b> <b>hydrolysate</b></p> <p><i>hydrolysat</i></p> <p>ناتج تفاعل الحلمهة.</p>	<p>حلمة</p> <p><b>hydrophilic</b></p> <p><i>hydrophile</i></p> <p>صفة لما يبني ميًالاً قويًّا للارتباط بالماء أو لامتصاصه، وهو ما يترافق غالباً مع انتفاخه وتكون هلام عكوس. تُعد هذه الخاصية مميزة لمواد كربوهيدراتية مثل الصموغ النباتية والبكتيريات والنشا والبروتينات المعقدة مثل الهراء والكولاجين.</p>
<p><b>206</b> <b>hydrolysis</b></p> <p><i>hydrolyse</i></p> <p>تفاعل مادة مع الماء حيث تفكك وترتبط نواتج تفككها مع أيونات الماء لتكوين مركبين جديدين أو أكثر، مثل تفاعل الأسترة:</p> <p><math>\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}</math></p> <p>وتحول الشتا إلى غلوكوز بوجود حفاز ملائم وغيرها.</p>	<p>حلمة</p> <p><b>hydrophobe</b></p> <p><i>hydrophobe</i></p> <p>كاره الماء</p> <p>Lat. hydrophobus</p> <p>انظر .hydrophobic</p>
<p><b>207</b> <b>hydrolysis constant</b></p> <p><i>constante d'hydrolyse</i></p> <p>ثابتة الحلمة</p> <p>ثابتة تفاعل الشطر الضعيف من ملح متحلل مع الماء، كما في تفاعل الشطر الضعيف <math>\text{NH}_4^+</math> ، عند حلمة <math>\text{NH}_4\text{Cl}</math> مع الماء:</p> <p><math>\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{OH} + \text{H}^+</math></p> <p>ولثبات المقدار <math>[\text{H}_2\text{O}]</math> فإن ثابتة الحلمة تحسب من العلاقة:</p> <p><math display="block">K_h = \frac{[\text{NH}_4\text{OH}][\text{H}^+]}{[\text{NH}_4^+]}</math></p>	<p>ثابتة الحلمة</p> <p><b>hydrophobic</b></p> <p><i>hydrophobe</i></p> <p>كاره للماء</p> <p>Lat. hydrophobus</p> <p>انظر .hydrophobic</p>
<p><b>208</b> <b>hydronium ion</b></p> <p><i>ion hydronium</i></p> <p>أيون الهيدرونيوم</p> <p>الأيون <math>\text{H}_3\text{O}^+</math> الناشئ من انتقال بروتون من جزيء الماء إلى جزيء آخر؛ يرافق هذا الانتقال تكون الأيون <math>\text{OH}^-</math> أيضًا وفق التفاعل:</p> <p><math>2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^-</math></p> <p>يسمى هذا الأيون أيضًا <i>hydrogen ion</i></p>	<p><b>212</b> <b>hydrophobic</b></p> <p><i>hydrophobe</i></p> <p>كاره للماء</p> <p>صفة لما ينفر من الماء ولا ينحل فيه؛ وهو ما يميز الزيوت والشمعون والعديد من الراتينات، وكذلك المساحيق الشديدة النعومة مثل أسود الكربون.</p> <p><b>213</b> <b>hydroquinone</b></p> <p><i>hydroquinone</i></p> <p>هيدروكينون</p> <p>مركب بلوري أبيض صيغته <math>\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})_2</math> درجة انصهاره 170° س ودرجة غليانه 285° س، ينحل في الماء والعوْن والإيتير، يحضر بأكسدة الأنيلين إلى كينون وإرجاع الكينون إلى هيدروكينون. يُستعمل مضاد تأكسد للزيوت والشحوم، ومثبطاً للبلمرة ومظهراً في التصوير.</p> 

214	<b>hydrosol</b> <i>hydrosol</i>	حالة مائية حالة مادتها السائلة الماء. انظر <i>.sol</i> .	بيتا (β)؛ وهو كتلة صفراء لزجة كثيرة الانحلال في الماء والغول والإيتير، توجد في الدم وفي البول عندما يسوء الاستقلاب.
215	<b>hydratosolvation</b> <i>hydratosolation</i>	تدبّب هيدروجيني استخلاص مذيب من فحم الكوك باستعمال الهيدروجين تحت ضغط عال وبوجود حفاز من كلوريد الزنك. يؤخذ بهذه الطريقة زيت الوقود ومنتجات بتروكيميائية من الكوك.	هيدروكسيل <i>hydroxyle</i> .hydroxyl group
216	<b>hydrous</b> <i>hydrate</i>	مائي ما حوى الماء في تركيبه.	هيدروكسيل أمين <i>hydroxylamine</i> أساس ضعيف غير ثابت صيغته $\text{NH}_2\text{OH}$ ، وهو على هيئة بلورات عديمة اللون تنصهر في الدرجة $33^\circ\text{S}$ وتغلي في الدرجة $70^\circ\text{S}$ (تحت ضغط 60 ملم زئبق) يكون مع الحموض أملأاً بلورية ثابتة ويستعمل عميل إرجاع في الاصطناع العضوي.
217	<b>hydroxide</b> <i>hydroxyde</i>	هيدروكسيد مُركب جذر الهيدروكسيل مع عنصر، مثل هيدروكسيد الصوديوم، أو مع جذر آخر مثل هيدروكسيد رباعي ميتيل الأمونيوم $(\text{CH}_3)_4\text{NOH}$ .	مجموعة هيدروكسيلية <i>groupe hydroxyle</i> الزمرة الأحادية التكافؤ $\text{OH}$ ، التي تميّز العديد من المركبات مثل الهيدروكسيدات والحموض الأكسجينية والأغوال والفينولات وسوها.
218	<b>hydroxonium ion</b> <i>ion hydroxonium</i>	إيون هيدروكسونيوم انظر <i>.hydronium ion</i>	إيون هيدروكسيل <i>ion hydroxyle</i> الأيون $\text{OH}^-$ الذي يرافق تشكيل إيون الهيدرونيوم $\text{H}_3\text{O}^+$ $2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^-$
219	<b>hydroxy acid</b> <i>acide hydroxylique</i>	حمض هيدروكسيلي حمض مثل حمض اللبن $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$ وحمض الساليسيليك $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{COOH}$ يحوي زمرة هيدروكسيلية أو أكثر في جزيئه، إضافة إلى الزمرة التي في المجموعة الحمضية ذاتها $\text{COOH}$ .	هدرْكُسَلَة <i>hydroxylation</i> إدخال زمرة هيدروكسيلية في جذر أو في جزيء عضوي وإحالها محل ذرة هيدروجين.
220	<b>hydroxybutyric acid</b> <i>acide hydroxybutyrique</i>	حمض هيدروكسي البوتيك مشتق هيدروكسيلي لحمض الزبدة، وبخاصة المشتق	هيدروكسي برولين <i>hydroxyproline</i>
221			
222			
223			
224			
225			
226			

 <p>232 حمض أميني صيغته <math>\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}_3</math>، فعال صوئياً، يشتق في شكله اليساري، بحلمهة الألام والكولاجين ويصنعن عضويًا. وهو بلورات بيضاء عديمة اللون كثيرة الانحلال في الماء، قليلاته في العَوْل وعديمته في الإيتر. يسمى أيضًا 4-هيدروكسي برولين.</p>	<p>232 <b>hyperfine structure</b> <i>structure hyperfine</i> بنية يبدو فيها كل خط طيفي عدداً من الخطوط المتقاربة.</p>	<p>بنية مفرطة الدقة</p>
<p>227 <b>hydroxytryptamine</b> <i>hydroxytryptamine</i></p>	<p>هيdroوكسي تريبتامين انظر .serotonin</p>	<p>234 <b>hypersensitivity</b> <i>hypersensibilité</i> فرط التحسّس التأثر أو رد الفعل المناعي، غير الطبيعي، تجاه مستضد أو دواء أو عميل آخر، مثل غبار الطّلّاع.</p>
<p>228 <b>hygroscope</b> <i>hygroscope</i></p>	<p>كاشف الرطوبة جهاز يعطي دلالات عن رطوبة الجو.</p>	<p>هيرون</p>
<p>229 <b>hygroscopic</b> <i>hygroscopique</i></p>	<p>ماص للرطوبة، مسترطب صفة مادة، مثل هلام السيلييكا وكلوريد الكالسيوم وكلوريد الزنك، تختص رطوبة الجو بسرعة.</p>	<p>جيسيم نووي قصير العمر تزيد كتلته على كتلة النترون ويختلف عن النكلونات بخاصة كمومية واحدة أو أكثر.</p>
<p>230 <b>hyper-</b> <i>hyper-</i> Lat. ;Gk.hyper- فوق-</p>	<p>فرط، مفرط: سابقة صفة لما هو مبالغ فيه بقدرها أو بحجمه، أو ما يشغل موقعًا علويًا.</p>	<p>235 <b>hyperon</b> <i>hypéron</i> هيرون فرط الاشتراك <i>hypersorption</i> طريقة يمتز فيها الكربون المنشّط، بصورة انتقائية، المكونات الأقل تطايرًا من مزيج غازي؛ تستعمل هذه الطريقة وخاصة لفصل الأجزاء ذوات درجات الغليان المنخفضة مثل <math>\text{H}_2</math> و <math>\text{CH}_4</math> و <math>\text{C}_2\text{H}_6</math> من الغاز الطبيعي و <math>\text{C}_2\text{H}_4</math> من غاز المصافي.</p>
<p>231 <b>hyperconjugation</b> <i>hyperconjugaison</i></p>	<p>فرط الترافق تجاوب في بنية كيميائية عضوية يتضمن تحريير بروتون من مجموعة ألكيلية مجاورة لموقع عَوْز إلكتروني، مثل رابطة مزدوجة، وانتقال الإلكترون الذي يحرره البروتون نحو منطقة العَوْز الإلكتروني مما يؤدي إلى ثبات البنية، مثل:</p>	<p>237 <b>hypertonic</b> <i>hypertonique</i> مفرط التوتر ما كان ضغطه التناضحي أعلى من ضغط مثيله في محلول مقارنة أو محلولٍ عياري.</p>
<p><math>\text{HH}_2\text{C CR=CR}_2 \leftrightarrow \text{H}^+ + \text{CH}_2=\text{CR-CR}_2^-</math></p>	<p>تحت، قصور، نقص: سابقة Lat. ;Gk.hypo-</p>	<p>تحت، قصور، نقص: سابقة</p>

		ساقية تدل على مركب، في مجموعة متباينة من مركبات، مثل حمض من حوض، في أدنى درجة تأكسد بين أقرانه، أو يحوي أدنى نسبة من الأكسجين فيها مثل حمض تحت النتريك $\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_2$ بالمقارنة بحمض النتريك $\text{HNO}_3$ وحمض النتروز $\text{HNO}_2$ .		حمض ضعيف عديم الثبات، صيغته $\text{HOI}$ ، ينشأ في محلوله بتفاعل أكسيد الزئبق مع اليود في الماء، أو محلولاً ملحيًا من تفاعل اليود مع محلول قلوي.	
239	<b>hypobromite</b> <i>hypobromite</i>	هيوبروميت <i>hypobromite</i>		245 <b>hyponitrous acid</b> <i>acide hyponitreux</i>	حمض تحت الآزوتي حمض ضعيف صيغته $\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_2$ ، على هيئة بلورات متفجرة، تحضر أملاحه بأكسدة الهيدروكسيلامين أو بإرجاع النتریات (ج-نتریت).
240	<b>hypobromous acid</b> <i>acide hypobromeux</i>	حمض تحت البرومي <i>acide hypobromeux</i>	حمض غير ثابت صيغته $\text{HOBr}$ ، ينشأ في محلوله من تفاعل ماء البروم مع نترات الفضة، أو أملاحاً غير ثابتة من تفاعل البروم مع محليل قلوية.	246 <b>hypophosphate</b> <i>hypophosphate</i>	هيبيوفسفات ملح أو إستر لحمض تحت الفسفوريك $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_6$ .
241	<b>hypochlorite</b> <i>hypochlorite</i>	تحت كلوريت <i>hypochlorite</i>	ملح أو إستر حمض تحت الكلوري، مثل تحت كلوريت الصوديوم، وهو عميل أكسدة قوي.	247 <b>hypophosphite</b> <i>hypophosphite</i>	هيبيوفسفيت ملح أو إستر لحمض تحت الفسفوري $\text{H}_3\text{PO}_2$ .
242	<b>hypochlorous acid</b> <i>acide hypochloreux</i>	حمض تحت الكلوري <i>acide hypochloreux</i>	حمض ضعيف عديم الثبات، صيغته $\text{HOCl}$ ، ينشأ في محلوله، مع حمض الهيدروكلوريك، بتفاعل الكلور مع الماء، أو أملاحاً بتفاعل الكلور مع محليل قلوية، تستعمل أملاحه علماً أكسدة وكلورة وقصر وتطهير.	248 <b>hypophosphoric acid</b> <i>acide hypophosphorique</i>	حchin تحت الفسفوريك حchin رباعي القاعدة عديم الثبات صيغته $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_6$ ، تحضر أملاحه بأكسدة الفسفور الأحمر في محلول قلوي.
243	<b>hypo iodite</b> <i>hypoiodite</i>	هيبيوiodيت <i>hypoiodite</i>	ملح أو إستر لحمض تحت اليودي $\text{HOI}$ .	249 <b>hypophosphorous acid</b> <i>acide hypophosphoreux</i>	حchin تحت الفسفوري حchin قوي أحادي القاعدة صيغته $\text{H}_3\text{PO}_2$ ، على هيئة بلورات مُيوعنة، يحضر بتحميس أحد أملاحه ويستعمل عميل إرجاع.
244	<b>hypoiодous acid</b> <i>acide hypoiodeux</i>	حchin تحت اليودي <i>acide hypoiodeux</i>		250 <b>hypotonic</b> <i>hypotonique</i>	ناقص التوتر محلول ضغطه التناضحي أدنى من مثيله في محلول مقارنة أو في محلول عياري.
				251 <b>hypoxanthine</b> <i>hypoxanthine</i>	هيبيوكزانتين



الدرجة 150° س، توجد في النسج النباتية والحيوانية وتنشأ بتفكك الأدينين وحمض الإينوزينيك وتعطي الكزانتين بأكسدتها.  
تدعى أيضًا 6-هيدروksi البورين.

252 **hysteresis**

*hystéresis*

تأثير فيزيائي بعدي في جسم يستمر بعد زوال السبب الذي أدى إلى حدوثه، مثل بقاء استطالة جسم مرن بعد توقف جهد الشد.

بطاء

# - I -

<b>1 ice</b>	جليد	الشبيه، بصفاته وسلوكه، بما يقارن به حتى ليكاد أن يكون هو ذاته.		
	<i>glace</i>			
	المادة البلورية الكثيفة التي تتشكل عند تجمُّد الماء وتحوّله إلى الحالة الصلبة؛ وهي هشة أخف من الماء السائل إذ تبلغ كثافتها 0.9166. تنصهر في درجة الصفر السلزلي.			
<b>2 ideal gas</b>	غاز مثالي (كامل)	<b>6 identification</b>	تعريف	
	<i>gaz parfait</i>		<i>identification</i>	
	Lat. <i>idealis</i>	إجراءات تَتَّخَذُ لتعْرُفُ أمر أو شيء أو التتحقق من طبيعته وهويته، مثل معرفة الحد الأدنى من مادة الذي يمكن كشفه باختبار أو بتفاعل، وهو ما يعرف بحد التعرّف.		
	غاز تنعدم بين جزيئاته قوى التأثير المتبادل، ويخضع على نحو جيد لقانوني بويل وشارل؛ تقترب الغازات في سلوكها، من الحالة المثالية دون أن تبلغها، في درجات الحرارة المرتفعة والضغوط المنخفضة.	<b>7 ignition</b>	إيقاد، إشعال	
			<i>ignition, allumage</i>	
			Lat. <i>ignire</i> يُشعل	
			بدء اشتعال وقود كما في وقود محركات الاحتراق الداخلي أو وقود الأفران.	
<b>3 ideal gas law</b>	قانون الغاز المثالي (الكامل)	<b>8 ignition temperature</b>	درجة حرارة الإيقاد	
	<i>loi du gaz parfait</i>		<i>température d'allumage</i>	
	قانون ينص على أن جداء ضغط مول من غاز كامل في حجمه (V) يساوي جداء ثابتة الغازات الكاملة (R)، في درجة حرارته المطلقة (T): (PV=RT) ويصبح في حالة (n) مولًا كمائيًّا: PV = nRT.		درجة الحرارة الدنيا التي يبدأ عندها الاشتعال الذاتي لمادة قابلة للاشتعال في الماء ويستمر؛ وهي للأسيتون الدرجة 537° س وألسيتات الأميل الدرجة 398° س.	
<b>4 ideal solution</b>	محلول مثالي	<b>9 imbibition</b>	تشّرب، ارتشاف	
	<i>solution idéale</i>		<i>imbibition</i>	
	محلول يخضع لقانون راؤول في كل مجالات درجات الحرارة والتراكيز، حيث لا تختلف قوى التجاذب بين جزيئات مكوناته المختلفة عن مثيلاتها بين جزيئات كل واحد من هذه المكونات.		امتصاص مادة صلبة أو شبه صلبة سائلاً، مثل جملة غروية، وانتفاخها. مثاله احتباس الماء في النباتات الصحراوية.	
<b>5 identical</b>	مائل	<b>10 imidazole</b>	إيميدازول	
	<i>identique</i>		<i>imidazole</i>	

	<p>إيميدازوليدون <i>imidazolidone</i></p> <p></p> <p>مركب صيغته <math>CH_2CH_2NHCONH</math> وهو مسحوق أبيض عديم الرائحة ينحل في الماء وينصهر بين الدرجتين <math>125^\circ\text{C}</math> و <math>128^\circ\text{C}</math>، يستعمل في صناعة المبيدات الحشرية ومكوناً للمل丹ات والمواد اللاصقة.</p>	<b>حمض إيميدي</b> <b>imidic acid</b> <i>acide imidique</i> أحد عدة حموض تتميز بوجود زمرة إيميد (=NH) في بنيتها؛ وهي بخاصة حموض عضوية استبدلت هذه الزمرة فيها بذرة أكسجين في مجموعة الكربوكسيل $COOH$ . صيغتها العامة $RC(=NH)OH$ ، لا تُعرف إلا بمشتقاتها مثل الإسترات وكلوريدات الحموض.
<b>11 imidazolidon</b>	<p>إيميدازوليدون <i>imidazolidone</i></p> <p></p> <p>مركب صيغته <math>CH_2CH_2NHCONH</math> وهو مسحوق أبيض عديم الرائحة ينحل في الماء وينصهر بين الدرجتين <math>125^\circ\text{C}</math> و <math>128^\circ\text{C}</math>، يستعمل في صناعة المبيدات الحشرية ومكوناً للملدانات والمواد اللاصقة.</p>	<b>إيمين: سابقة</b> <b>imin-</b> <i>imin-</i> ما تحتوى الزمرة (=NH)، أو مجموعة مستبدلة منها مثل (=NR)، مرتبطة بجذر غير حمضي. يسمى أيضاً (-imido)، انظر -.
<b>12 imidazoline</b>	<p>إيميدازولين <i>imidozoline</i></p> <p></p> <p>أحد ثلاثة مشتقات ثنائية الهيدروجين للإيميدازول، صيغتها <math>C_3H_6N_2</math>.</p>	<b>إيمين</b> <b>imine</b> <i>imine</i> صنف من مركبات تشتق من النشادر، أو الأمينات، بتكافئه مع الألدهيدات أو الكيتونات، ترتبط فيها الزمرة NH بذرة كربون برابطة مزدوجة مثل $R-C(=NH)=$
<b>13 imid-</b>	<p>إيميد: سابقة <i>imid-</i></p> <p></p> <p>ما تحتوى الزمرة (=NH)، أو مجموعة مستبدلة منها مثل (=NR)، مرتبطة بجذر حمضي واحد أو بجذرين. يسمى أيضاً (-imido)، مثاله الفتاليimid <math>.C_6H_4(CO)_2NH</math></p>	<b>حمض إيميني</b> <b>imino acid</b> <i>acide imino</i> حمض عضوي ترتبط فيه الزمرة (=NH) بذرة كربون واحدة أو بذرتين؛ ومثاله حمض إيمين $.NH(CH_2COOH)_2$ والأسيتيك

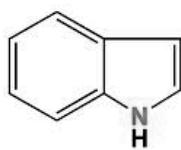
<p><b>19 imino compound</b></p> <p><i>composé imino</i></p> <p>مرَكَب إِيميني</p> <p>مرَكَب عضوي ترتبط الزمرة (=NH) فيه بذرة آزوت برابطة مضاعفة، ومثاله. R – CH<sub>2</sub> – NH</p> <p>وهذه المُركَبات شديدة الفعالية وأكثر فعالية حتى من النتريلات التي ترتبط فيها ذرة الكربون مع ذرة الآزوت برابطة ثلاثية، مثل الأسيتونترييل .CH<sub>3</sub>C≡N.</p>	<p><b>26 immunity</b></p> <p><i>immunité</i></p> <p>Lat. <i>immunitas</i></p> <p>القدرة على مقاومة مرض معين، وذلك بتجنب انتشار عامله الممرض، أو معارضته تأثيراته ونتائجها.</p>	<p>مناعة</p>
<p><b>20 immersion</b></p> <p><i>immersion</i></p> <p>Lat. <i>immersus</i></p> <p>غَمْر</p> <p>غطيس شيء في سائل، هو الماء عادة، حتى غمره.</p>	<p><b>27 immunization</b></p> <p><i>immunisation</i></p> <p>تنبيع</p> <p>إجراء يهدف إلى إكساب عضوية مناعةً من مرض لاحق قابل للانتقال يسببه عميل مرض نوعي.</p>	<p>تنبيع</p>
<p><b>21 immiscible</b></p> <p><i>non miscible</i></p> <p>لا مَزُوج</p> <p>سائل لا يقبل الامتزاج بسائل آخر وإدراك حالة التوزع المنتظم معه، مثل الزيت والماء.</p>	<p><b>28 immuno-</b></p> <p><i>immuno -</i></p> <p>سابقة باللغة الإنجليزية بمعنى مناعي كـ في .immunoglobulin .الغلوبرولين المناعي</p>	<p>مناعي: سابقة</p>
<p><b>22 immobile</b></p> <p><i>immobile</i></p> <p>Lat. <i>immobilis</i></p> <p>ساكن</p> <p>عديم الحركة</p> <p>لا يتحرك.</p>	<p><b>29 immuno chemistry</b></p> <p><i>immunochimie</i></p> <p>كيمياء مناعية</p> <p>فرع من الكيمياء يهتم بدراسة آليات الدفاع المختلفة التي تعتمدها العضوية الحية في مواجهة العوامل المرضية، وبخاصة استجابتها للمستضدات الغربية، وكذلك التأثر بين منتجات هذه الاستجابة، وهي الأضداد، والعوامل التي أحدثتها.</p>	<p>كيمياء مناعية</p>
<p><b>23 immobilize (v)</b></p> <p><i>immobiliser</i></p> <p>يُثْبِت</p> <p>يتدخل لِعُوق شيء أو لمنعه عن الحركة.</p>	<p><b>30 immunoassay</b></p> <p><i>dosage immunologique</i></p> <p>مقاييس مناعية</p> <p>تقنية تستعمل لِتَعْرِف مواد كيميائية حيوية موجودة بتراكيز منخفضة في مُرْجٍ معقدة، مثل السوائل الحيوية، وتحديدها؛ يعتمد هذا التحديد على أضداد عالية النوعية وعالية الألفة تجاه مستضدات ندية. مثلها المقاييس المناعية الإنزيمية.</p>	<p>مقاييس مناعية</p>
<p><b>24 immobilized enzyme</b></p> <p><i>enzyme immobilisé</i></p> <p>إنزيم مثبت</p> <p>إنزيم مثبت على حامل صلب، مثل مادة لدنة أو سواها، يستعمل في تقانة الأليزا وسوها.</p>	<p><b>31 immunolectrophoresis</b></p> <p><i>immunoélectrophorèse</i></p> <p>رحلان مناعي</p> <p>تقنية تستعمل لفصل وتحديد مستضدات منحلة</p>	<p>رحلان مناعي</p>
<p><b>25 immune</b></p> <p><i>immun</i></p> <p>Lat. <i>immunis</i></p> <p>منيع</p> <p>ما يملك أو يولد استجابة مناعية أو أضداداً لوجود مستضد موافق.</p>		

		بوساطة الرحلان الكهربائي، ثم جعلها مرئيةً بالانتشار المناعي لـأضداد نوعية.	تحملها قبل كسرها.
32	<b>immunofluorescence</b> <i>immunofluorescence</i>	تألق مناعي Technique qui fait apparaître les anticorps par fluorescence.	كريم، لا نفوذ <i>imperméable</i> Lat. impermeabilis
	تقنية يتألق فيها مستضد (أو ضد) باقترانه بصباغ متألق، ثم تركه يتفاعل مع الضد (أو المستضد) المتمم في بطانة نسيجية أو في مقطع نسيجي.	صفة ملادة أو كساء لا يمر الماء أو أي سائل آخر عبرها.	
33	<b>immunogen</b> <i>immunogène</i>	مولد مناعي، مستمنع Substance capable d'induire une réaction immunitaire.	انبعار <i>implosion</i>
	مستضد يحضر من عضوية حية طازجة، يحضر على إنتاج أضداد ذات تأثيرات نوعية.	انفاس مفاجئ في ضغط جملة، يسببه تفاعل كيميائي يجري فيها أو تغير في حالتها، يستدعي تدفقاً نحوها من خارجها.	
34	<b>immunoglobulin</b> <i>immunoglobuline</i>	غلووبولين مناعي Proteine qui se trouve dans le sang et qui combat les virus et les bactéries.	يشرب <i>impregnate (v)</i> <i>imprégnier</i>
	بروتين مصلٍ يوجد في الحيوانات العالية مكوناً أساسياً في خمسة أنواع تتمتع كلها بفعالية نوعية تجاه المستضادات. تسمى أيضاً gammaglobulin.	يدفع مادة سائلة في فراغات مادة صلبة مسامية لتعديل خواصها أو لإكسابها صفات محددة.	
35	<b>immunosuppression</b> <i>immunosuppression</i>	كبّت المناعة Réduction de l'activité immunitaire.	مشرب <i>impregnated</i> <i>imprégné</i> Lat. impraegnatus (v. <i>impraegnare</i> )
	كبّت الاستجابة المناعية للمستضادات باستعمال أشعة سينية أو مواد كيميائية أو هرمونات قشرية لمنع تكون أضداد.	مادة مشرب في داخلها، بالضغط أو بسواء، مواد أخرى، لجعلها مقاومة للحريق أو للحشرات أو لغير ذلك.	
36	<b>impact</b> <i>impact, choc</i> Lat. <i>impactus</i> (v. <i>impingere</i> )	وَقْع Impact.	نبضة، دفعه <i>impulse</i> <i>impulsion</i> Lat. <i>impulsus</i>
	تصادم بين جسمين على درجة من القوة يحدث معها تغييراً ملحوظاً في الجسم الذي تلقى الصدمة.	دفعه تدوم مدةً قصيرة جداً، مثل دفعه طاقة حرارية كبيرة على منطقة إحكام وصلات لدائنة.	
37	<b>impact strength</b> <i>force d'impact</i>	تحمُّل الصدم Capacity d'un matériau à résister à un choc.	شائبة <i>impurity</i> <i>impureté</i> Lat. <i>impuritas</i>
	مقاومة الكسر أو التحطيم التي تبديها مادة تجاه صدم قوي ت تعرض له، يعبر عنها بمقدار القوة التي	مادة غريبة غير مرغوب فيها غالباً، تشوّب مادة أخرى نقية، بتراكيز ضئيلة لا يمكن تحديدها بطرق التحليل المتعددة.	

44	<b>inactivation</b>	إخمال	مُركّبات عضوية شديدة السمية ومن مخلفات كيميائية عضوية.
	<i>inactivation</i>		
	تعطيل أو تخريب بعض الوظائف أو النشاطات البيولوجية مما يؤدي إلى الخمول أو فقدان المقدرة على الإنتاج أو التأثير.		
45	<b>inactive</b>	خامل	
	<i>inactif</i>		
	صفة تطلق غالباً على المصاواقات الفراغية لمواد مختلفة مثل الكربوهيدرات التي لا تؤثر في الضوء المستقطب إن مرّ فيها. قارن بـ <i>racemic</i> .		
46	<b>inborn</b>	خِلْقَيٌّ	
	<i>inborn</i>		
	متعلق بصفات وراثية ترافق الولادة.		
47	<b>inception</b>	استهلال	
	<i>début, commencement</i>		
	Lat. <i>inceptus</i> (v. <i>incipere</i> )		
	مباشرة إجراء بغية تنفيذه.		
48	<b>incidence</b>	ورود، وقوع	
	<i>incidence</i>		
	Lat. <i>incidentia</i>		
	- سقوط جسم مثل دقيقة أو شعاع على سطح. - معدل حدوث تأثير، مثل معدل انتشار مرض في مجموعة سكانية.		
49	<b>incident beam</b>	حرزمه واردة	
	<i>faisceau incident</i>		
	حرزمه، من أشعة ضوئية أو سواها، تقع على سطح.		
50	<b>incineration</b>	ترميم	
	<i>incinération</i>		
	Lat. <i>incineratio</i>		
	إحراق مادة عضوية في الهواء إحرقاً تاماً حتى لا يتبقى منها سوى الرماد؛ يستعمل للتخلص من		
51	<b>inclusion</b>		اشتئال، تضمين
	<i>inclusion</i>		
	Lat. <i>inclusio</i> (v. <i>includere</i> )		(يتضمن)
			احتواء جسيم دقيق غريب، من صلب أو سائل أو غاز، في بلورة فلزية.
52	<b>inclusion complex</b>		معقد اشتئالي
	<i>composé d'inclusion</i>		
			تجمع غير مترابط بين جزيئين، يُجسّر فيه أحدهما جزيئاً أو كلّياً في الشبكة البلورية للآخر. انظر <i>gas hydrate</i> , <i>clathrate compound</i>
			. <i>Buckminster fullerenes</i>
53	<b>incombustible</b>		غير قابل للاحتراق
	<i>incombustible</i>		
			مادة غير قابلة للاحتراق عند تعريضها للنار، مثل الأميانت وغاز ثانوي أكسيد الكربون $\text{CO}_2$ . لم يعد هذا المصطلح شائعاً واستبدل به مصطلح <i>noncombustible</i>
54	<b>incompressible</b>		لاضغطوط، متعدن الانضغاط
	<i>incompressible</i>		
			مادة تقاوم الانضغاط وتحافظ على حجمها الأصلي عند محاولة ضغطها.
55	<b>incongruent</b>		غير متوافق
	<i>aberrant, anomalous</i>		
	Lat. <i>incongruens</i>		
			- غير مطابق أو ملائم بسبب شكله أو جهة تعرره. - ما يعود إلى درجة انصهار مركّب جزيئي يتفكّك فيها إلى طور صلب جديد وطور سائل بتركيبين مختلفين.

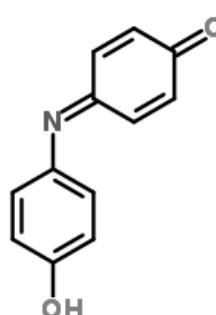
56	<b>increase</b>	زيادة	- مقدار عددي، دون أبعاد عادة، يدل على مقدار ظاهرة فيزيائية، مثل قرينة الانكسار.
	<i>augmentation, accroissement</i>		
	Lat.v.incredere		
	كُبُرُ واتساعٌ في قيمة دلالةٍ مثل المقدار والشدة والضغط ودرجة الحرارة وسوها.		
57	<b>incubation</b>	حضانة	
	<i>incubation</i>		
	- الفترة الزمنية بين إصابة عضوية حية بعامل مرض، وظهور الأعراض التي يحدثها.		
	- إبقاء مزيج كيميائي في درجة حرارة محددة مُددّاً زمنية مختلفة، لدراسة التفاعلات التي تحدث فيها، مثل نشاط الإنزيمات.		
58	<b>indene</b>	إندين	
	<i>indène</i>		
	هيدروكربون ثنائي الحلقة صيغته $C_9H_8$ ، يتجمّد في		
	الدرجة $-3.5^{\circ}\text{S}$ ، ويغلي في الدرجة $182^{\circ}\text{S}$ ، ينحل في		
	معظم المذيبات		
	العضوية ويتأكسد سريعاً في الهواء، يحضر بتقطير قطران الفحم الحجري أو بتكسير الأجزاء النفطية الثقيلة، يستعمل في صناعة الراتينات.		
59	<b>independent</b>	مستقل	
	<i>indépendant</i>		
	ما ليس له صلة أو ارتباط أو علاقة، في جملة، بمتحول آخر سواه.		
60	<b>index</b>	دليل، قرينة	
	<i>indice</i>		
	Lat. index		
	- مؤشر أو دليل، مثل إبرة، تتحرك أمام سلم قياس مدرج.		
61	<b>indican</b>	إندican	
	<i>indicane</i>		
	غلوكونيزيد الإندوكتسييل، صيغته $C_{14}H_{17}O_6N$		
	بلوري عديم اللون، يوجد فيأشجار النيلة والوسمة، يعطي بحلمهته الغلوكوز والإندوكسييل الذي يتأكسد بالهواء معطياً النيلة.		
62	<b>indication</b>	بيان	
	<i>indication</i>		
	Lat.indicatio (v.indicare)	(يدل	
	معنى ظاهرة، مثل درجة الحرارة، أو قيمتها التي يدل عليها في لحظة جهاز يقيسها مثل مقاييس درجة الحرارة.	)	
63	<b>indicator</b>	مؤشر	
	<i>indicateur</i>		
	Lat.indicatus		
	مادة عضوية تستعمل لإعطاء بيان عن حالة الوسط الذي هي فيه، يتبدل لونها تبعاً لحالة هذا الوسط، مثل مشعرات المعايرة.		
64	<b>indices (pl. of index)</b>	قرائن، أدلة	
	<i>indices</i>		
	.index	جمع دليل. انظر	
65	<b>indifferent</b>	حيادي	
	<i>indifférent</i>		
	- ما ليس له صفة خاصة أو مميزة، مثل مسرى حيادي.		
	- ما هو قادر على التطور في أكثر من اتجاه، مثل الخلايا الجذعية.		

66	<b>indigo</b> <i>indigo</i> Lat. indicum; Gr.indikon	نيلة	عنصر فلزي رمزه In، عدده الذري 49 وكتلته الذرية النسبية 114.82. درجة انصهاره 156.61° س ودرجة غليانه 1450° س، ثلاثي التكافؤ يقع في الفصيلة IIIa من الجدول الدوري، يوجد بكميات قليلة في خامات الزنك، ذواب في الحموض، يستعمل في سبائك الفلزات الشمينة وفي طب الأسنان.
67	<b>indigo blue</b> <i>bleu d'indigo</i>	أزرق النيلة	مكوّن لصبغ النيلة، صيغته $C_{16}H_{10}O_2N_2$ ، يتبلور أشباءً معينات تذوب في الأنيلين الحار، يحضر صناعياً بأكسدة الإندوكسيل في الهواء بوجود مادة قلوية. يسمى أيضاً إنديغوتين.
68	<b>indigo carmine</b> <i>carmin d'indigo</i>	قرمز النيلة	صبغ أزرق داكن هو الملح الصوديومي لحمض ثانوي سلفونيك النيلة، صيغته $C_{16}H_8N_2Na_2O_8S_2$ ، يستعمل في صناعة الأصبغة البيولوجية ومضافات الأطعمة، كما يستعمل في الكشف عن وظيفة الكلية.
69	<b>indigo dye</b> <i>colorant indigoïd</i>	صباغ شبيه بالنيلة	أحد الأصبغة المرسخة (أو أصبغة الحوض) فيها حامل اللون الذي في النيلة، تستعمل لصباغة القطن والرايون.
70	<b>indirect</b> <i>indirect</i> Lat.indirectus	غير مباشر	ما اتبع في مساره من درجة إلى أخرى غير السبيل المأثور، مثل مادة تستعمل في تصنيع منتج دون أن تكون جزءاً منه، أو مثل تأثير غير مباشر.
71	<b>indium</b> <i>indium</i>	إنديوم	مادة بلون أبيض مصفر صيغتها $C_8H_7N$ ، ذات رائحة منفرة، درجة انصهارها 52° س ودرجة
72	<b>indolacetic acid</b> <i>acide indolacétique</i>	حمض إندول الأسيتيك	هرمون نباتي بلوري صيغته $(C_8H_6N)CH_2COOH$ ، يتوج من تفكك التريبتوفان ويصنّع؛ شكله الطبيعي يساري التدوير، ينحل في الغَول والإيتروينصهر بين الدرجتين 168° س و170° س. يستعمل لتعزيز نمو جذور النباتات.
73	<b>indolebutyric acid</b> <i>acide indolbutyrique</i>	حمض إندول البوتيريكي	حمض بلوري يشبه حمض إندول الأسيتيك، صيغته $(C_8H_6N)(CH_2)_3COOH$ ، ينحل في الغَول والكتيونات، ينصهر في الدرجة 123° س، يشبه حمض إندول الأسيتيك في تعزيزه نمو جذور النباتات. يسمى .hormodin أيضاً.
74	<b>indole</b> <i>indole</i>	إندول	مادة بلون أبيض مصفر صيغتها $C_8H_7N$ ، ذات رائحة منفرة، درجة انصهارها 52° س ودرجة



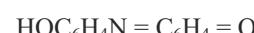
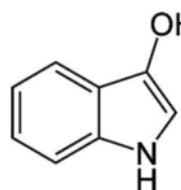
غليانها 254°س، تتحل في الغول والإيتر والماء الساخن.  
تحضر من النيلة ومن قطران

الفحم الحجري بين الدرجتين 220 و 260°س، وهي مادة مسرطنة تتكون عند الإنسان والحيوان من تفكك التربوفان في الأمعاء بفعل جراثيمها.

75 **indophenol***indophénol*

## إندوفنول

أحد أصباغ زرقاء أو خضراء مشتقة من إيمينات الكينون، تُستعمل، بوجه خاص، مركباتٍ متقطعة للأصباغ الكبريتية وأصبغة في أفلام التصوير بالألوان، صبغة أبسط أفرادها

76 **indoxyl***indoxyde*

## إندوكسيل

غلوکوز بلوري أصفر صيغته  $(\text{C}_8\text{H}_7\text{NO})\text{OH}$ ، ينحل في الماء والغول، يوجد مرتبطاً في النباتات والحيوانات ويحضر صناعياً.

77 **induced dipole***dipôle induit*

ثنائي قطب كهربائي ينشأ بتأثير حقل كهربائي.

78 **induced reaction***réaction induite*

## تفاعل محَّض

تفاعل كيميائي يجري على نحو أسرع من المعتاد بسبب تأثير تفاعل ثان أسرع منه يجري في الجملة ذاتها.

79 **inducible enzyme***enzyme inducible*

## إنزيم قابل للتحريض

إنزيم يوجد بمقادير ضئيلة في الخلية، يمكن تحريضه نشوئه، وتزايد تركيزه وبالتالي، بوجود جزيئات الركازة.

80 **induction***induction*

## تحريض

*Lat.inductus (v.inducere)*

تحقيق ظاهرة أو أمر بسبب تحقيق أمر آخر، مثل توليد قوة كهربائية بوساطة حركة ناقل يقطع خطوط تدفق حقل مغناطيسي.

81 **induction force***force inductive*

## قوة تحريضية

أحد أنماط قوة فاندرفالس، ينجم عن تأثير عزم ثنائي قطب جزيء قطبي مع عزم ثنائي قطب تحريضي الجزيء لاقطبي، يسمى أيضاً *Debye force*.

82 **induction period***période d'induction*

## مدة التحريض

المدة بين لحظة انطلاق تفاعل كيميائي محَّض، حيث يكون معدله معذوماً، وللحظة التي يبلغ فيها هذا المعدل قيمته العظمى.

83 **inductive***inductif, inducteur*

## تحريضي

*Lat.inductivus*

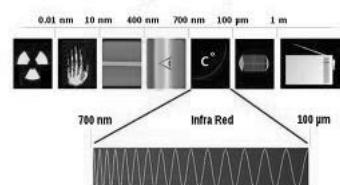
ما يستعمل طرق ووسائل التحريض.

84 **inductive effect***effet inductif*

## أثر (تأثير) تحريضي

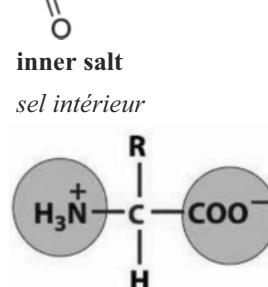
<p><b>85 inductor</b></p> <p><i>inducteur</i></p> <p>مادة تزيد معدل تفاعل كيميائي وتسهيله أشاءه، بخلاف المحفّز الذي يقوم بمثل هذا الدور إلا أنه لا يستهلك خلاله.</p>	<p><b>مستجثث</b></p>	<p><b>90 inert</b></p> <p><i>inerte</i> Lat.iners</p> <p>مصطلح يدل على كل ما ليس له خصائص فعالة ومن ثم لا يؤثر ولا يتفاعل مع أي مادة يكون معها، مثل الغاز <math>N_2</math>، أو بعض المواد التي تصاف إلى مُنْزِج لزيادة وزنها أو حجمها.</p>
<p><b>86 industriel</b></p> <p><i>industriel</i></p> <p>ما يتعلق بالصناعة أو يدل عليها.</p>	<p><b>صناعي</b></p>	<p><b>91 inert gas</b></p> <p><i>gas inert</i></p> <p>- أي من عناصر الفصيلة (صفر) في الجدول الدوري، مثل النيون (<math>Ne</math>) والأرغون (<math>Ar</math>) والكريتون (<math>Kr</math>)؛ وهي عناصر ليست غير فعالة بالطلاق إذ أمكن تحضير بعض مركبات من غازات خاملة.</p> <p>- غاز غير فعال كيميائياً مثل غاز الأزوت <math>N_2</math> وغاز ثانوي أكسيد الكربون <math>.CO_2</math>.</p>
<p><b>87 industrial alcohol</b></p> <p><i>alcool industriel</i></p> <p>غُولٌ صناعيٌّ .denatured alcohol انظر</p>	<p><b>غَوْلٌ صناعيٌّ</b></p>	<p><b>92 inertia</b></p> <p><i>inertie</i></p> <p>- فقدان النشاط أو المقدرة.</p> <p>- خاصية مقاومة جسم لأي تغير في كمية حركته.</p>
<p><b>88 industrial chemistry</b></p> <p><i>chimie industrielle</i></p> <p>فرع من الكيمياء يهتم بتطبيق المعرف الفيزيائية والكيميائية على المواد والعمليات المستعملة في إنتاجها وتدارها؛ يشمل عمليات أساسية مثل الأكسدة والوساطة والبلمرة والامتزاز والتقطير وسوها.</p>	<p><b>كيمياء صناعية</b></p>	<p><b>93 infect (v)</b></p> <p><i>infector</i> Lat.infectere</p> <p>ينقل المرض أو العامل الممرض إلى سواه.</p>
<p><b>89 industrial process</b></p> <p><i>processus industriel</i></p> <p>إجراء لتحضير مركبات ومواد كيميائية على مستوى صناعي وبمقادير كبيرة.</p>	<p><b>عملية صناعية</b></p>	<p><b>94 infecible</b></p> <p><i>infectible</i></p> <p>قابل للعدوى لديه قابلية للإصابة بالعدوى.</p>
		<p><b>95 infection</b></p> <p><i>infection</i> Lat.infectio (v.infecere)</p> <p>- حالة يسببها وجود عميل معدٍ في جسم مضيف أو عليه.</p>

	- تلويث أو تحريف مادة مثل الماء والهواء.	
96 <b>infertility</b>	عقم	كيميائية أو فيزيائية، تميز بالاحمرار (بسبب التمدد الوعائي) والانفاسة والآلم والساخونة. إنها الآلية الأولى لتعريف العوامل المؤذية.
	<i>infertilité, stérilité</i>	
	Lat. <i>infertilitas</i>	
	حالة تدل على فقدان لا إرادى للقدرة على الإنتاج أو الإخصاب.	
97 <b>infiltration</b>	تشرب، تسرب	يتنفس
	<i>infiltration</i>	يتمدد بالهواء أو بغاز آخر.
	- دخول مادة، مثل سائل، في مسام مادة أخرى أو بين جيّتها.	تأثير
	- توضّع ما يحمله الماء المتخلّل في مسام الصخور من مواد معdenية.	آلية إحداث فعل، أو المقدرة على إحداثه، دون أي ممارسة ظاهيرية أو مباشرة.
98 <b>infinite</b>	لامتناهٰي	تحت: سابقة
	<i>infini</i>	
	Lat. <i>infinitus</i>	
	لامتناهٰية له ولا حدود في الزمان أو المكان.	سابقة تدل على حالة أدنى على سلم القياس، كما في تحت الأحمر، أو في مجموعة ما.
99 <b>infinite dilution</b>	تمديد لا متناهٰ	المنطقة تحت الحمراء
	<i>dilution infinie</i>	
	تمديد يتحقق التفارق الأعظمي لجزيئات كهرل في محلوله وعلى نحو يتحقق الحد الأعلى لموصليته.	المجال من الأشعة الكهرومغناطيسية التي أطوالها الموجية أكبر من أطوال الأشعة المرئية.
100 <b>inflammability</b>	لهوبية	امتصاص تحت الحمراء
	<i>inflammabilité</i>	
	قياس مدى قابلية مادة للاشتعال.	امتصاص الوسط الذي تجتازه الأشعة تحت الحمراء، ما تتحمله الأشعة من طاقة.
	تسمى أيضًا <i>flammability</i> .	
101 <b>inflammable</b>	لهوب	أشعة تحت الحمراء
	<i>inflammable</i>	
	Lat. <i>inflammabilis</i>	
	صفة تطلق على مادة قابلة للالتهاب.	أشعة كهرومغناطيسية ذات قدرة على النفاذ تقع أطوالها الموجية بين 0.76 و 1000 ميكرون.
102 <b>inflammation</b>	التهاب (لهوبية)	
	<i>inflammation</i>	
	استجابة نسيجية موضعية لحمّاج أو أذية بعوامل	



109	<b>infrared spectroscopy</b>	قياس الطيف تحت الأحمر	spectroscopie infrarouge	صبغ عديم الانحلال يتكون من مواد مختلفة وينتقل كيميائياً مع ألياف نسيجية تغمر فيه قبل نسجها وحياكتها.
		تقنية تحليلية تستعمل امتصاص مركب الأشعة تحت		
		الحمراء، أو إصدار ذراته أو جزيئاته المثارة تلك الأشعة،		
		تقديم هذه التقنية دلالات عن البنية الجزيئية		
		للمركب والمجموعات المشكّلة لها مما يسمح بتعريفه.		
110	<b>infrared spectrum</b>	الطيف تحت الأحمر	spectre infrarouge	خطأ متصل
		خطوط يظهر شدّات الأشعة تحت الحمراء، الصادرة		
		أو المتصلة، بدلالة أطوالها الموجية أو وسائل ذات		
		صلة بها.		
111	<b>infuse (v)</b>	ينقع	infuser	ثبيط
		Lat.infundere		
		يغمر مادة في الماء، أو في سائل آخر، فيها دون درجة		
		غليانه بغية استخلاص المكونات المرغوبة منه.		
112	<b>infusion</b>	نقيع	infusion	مثبط
		Lat.infusio		
		محلول مائي لـعقارٍ أو مادة، يحضر بسكب الماء الحار،		
		دون درجة الغليان، فوقه وترك المزيج في وعاء محكم		
		الإغلاق حتى يبرد. غالباً ما يكون تركيز محلول		
		5% وزناً.		
113	<b>ingot iron</b>	حديد صبة	fer de lingot	
		حديد نقى نسبياً يحتوى نحو 0.05% من الكربون		
		ومقداراً مماثلاً من المغنيز وشوائب أخرى، يقاوم		
		الصدأ ويتمتع بمطليّة عالية.		
114	<b>ingrain dye</b>	صبغ راسخ	colorant engrain	

		- مادة توقف تفاعلاً إنزيمياً.	ما يمكن إدخاله بالآلية المخن في جسم أو في حيز.
120	<b>initial</b> <i>initial</i> Lat. <i>initialis</i>	ابتدائي، بدئي شرط تحده مجموعة من القيم الأولية التي تفرضها شروط التجربة، مثل التركيز البدئي والسرعة الابتدائية....	حقنة، حقن <i>injection</i> Lat. <i>injectio</i> (v. <i>injercere</i> ) إدخال مادة بالضغط في جسم أو في حيز، مثل إدخال مزيج من وقود ومؤكسد في حجرة احتراق محرك.
121	<b>initial stress</b> <i>stress initial</i>	إجهاد بدئي إجهاد في بنية أو في كتلة لا تخضع لتأثير أي قوة خارجية غير قوة الثقالة.	قولبة بالحقن <i>moulage par injection</i> طريقة في تشكيل منتجات لدائنية أو مطاطية أو معدنية، تسخن فيها المادة المراده قولبتها بالحقن حتى تسيل ثم يحقن مقدار محدد منها في قالب.
122	<b>initiate (v)</b> <i>commencer, déclencher</i> Lat. <i>initiare</i>	يبدأ يقوم بالخطوات الأولية في تنفيذ إجراء أو تفاعل، مثل بدء تفاعل متسلسل أو تفاعل بلمرة.	مدخل <i>inlet</i> <i>entrée</i> فتحة لدخول مائع إلى حيز.
123	<b>initiator</b> <i>initiateur</i> Lat. <i>initiatus</i> (v. <i>initiare</i> )	مبادر مادة تبدئ تفاعلاً متسلسلاً، مثل تفاعل بلمرة، تشبه الحفاز في عملها إلا أنها تستهلك في التفاعل، من أمثلتها فوق أكسيد عضوية أو إشعاعات قصيرة الموجة أو جذور حرّة. انظر free radical.	داخلي <i>inner</i> <i>interne, intérieur</i> ما كان موقعه في داخل شيء، أو قريباً من مركز تأثيره. يستعمل هذا المصطلح لوصف مركبات مثل الإسترات الداخلية أو الأملاح الداخلية.
124	<b>inject (v)</b> <i>injecter</i> Lat. <i>inicere</i>	يحقن يقسّر سائلاً أو غازاً على الدخول في تحويف، مثل إدخال سائل في جسم كائن حي، أو ضخ غاز في مكمن متوج للنفط لزيادة إنتاجه.	بلاماء داخلي <i>inner anhydride</i> <i>anhydride intérieur</i> بلاماء يتشكل بحذف الماء من جزء مركّب، مثل حمض الماليليك، منتجًا بلامائه.
125	<b>injectable</b> <i>injectable</i>	قابل للحقن	ملح داخلي <i>inner salt</i> <i>sel intérieur</i> ملح يُنتَج بتفاعل يجري في جزء له خصائص حمضية وقاعدة في آن... انظر dipolar ion

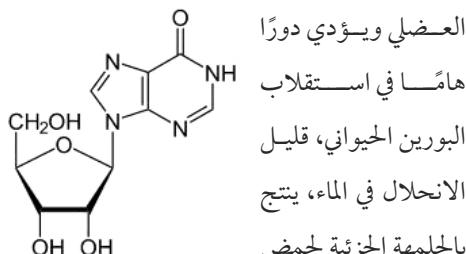


## 132 inoculation

## تلقيح

*inoculation*

إدخال عامل مرض، مثل فيروس الجدري، إلى إنسان سليم بغية إكسابه مناعة ذاتية بإحداث شكل خفيف من المرض يمكن السيطرة عليه.



## 133 Inorganic chemistry

## كيمياء لاعضوية

*chimie inorganique*

الفرع من الكيمياء الذي يدرس العناصر الكيميائية ومركباتها باستثناء الكربون، عدا بعض مركباته البسيطة مثل الأكسيد والسيانيدات والكربونات.

## 134 inorganic acid

## حمض لاعضوي

*acide inorganique*

حمض يصنعه الهيدروجين مع عنصر لا فلزي، مثل حمض الهيدروكلوريك، أو مع جذر، مثل حمض الكبريتيك وحمض النتريك.

## 135 inorganic compound

## مُركب لاعضوي

*composé inorganique*

جزيء ضخم ذو سلسلة خطية أو متفرعة، يحوي في عموده الفقري ذرات غير الكربون، مثل الزجاج المؤلف من وحدات متكررة من السيليكات.

## 136 inosilicate

## إينوسيليكات

*inosilicate*

صنف من سيليكات متبلمرة ترتبط فيها الوحدات رباعية الأوجه  $\text{SiO}_4$  بعضها مع بعض بمشاركةها بنصف عدد ذرات الأكسجين التي فيها، مشكلة سلاسل خطية بأطوال غير محدودة.

## 137 inosine

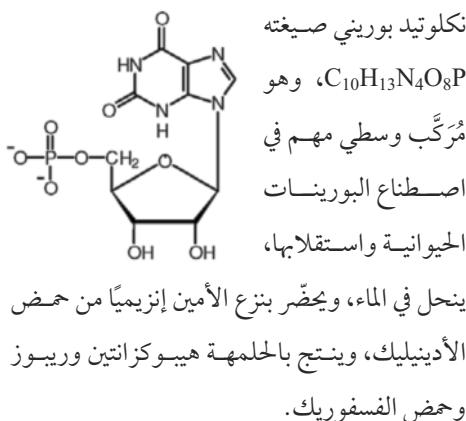
## إينوزين

*inosine*

نوكليوزيد صيغته  $\text{C}_{10}\text{H}_{12}\text{N}_4\text{O}_5$ ، يوجد في النسج

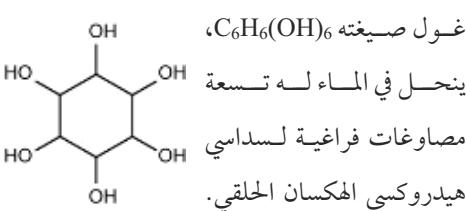
## 138 inosinic acid

## حمض الإينوزينيك

*acide inosinique*

## 139 inositol

## إينوزيتول

*inositole*

يوجد بلورات بيضاء تنصهر بين الدرجتين 224° و 227° س، ينتج هيدرات ثنائية  $\text{C}_6\text{H}_6(\text{OH})_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ، ينصلح بين الدرجتين 215° و 216° س، وبعد أحد مصاؤغاته وهو ميو إينوزيتول واحداً من أفراد الفتامين B المركب؛ واسع الانتشار في الحيوان

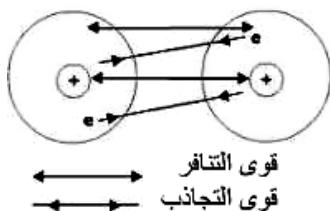
			معاينة
			تفحُّص شيءٍ عن قرب وبعناية للتحقّق من توفر خصائص محدّدة فيه، أو من مطابقته لمواصفات وترانكيب محدّدة.
140	<b>input</b> <i>entrée</i>	دخل	الدقّة.
			المواد المدخلة في سياق عملية إنتاج.
141	<b>insecticide</b> <i>insecticide</i>	مبيد حشري	غير مستقر
			مادة كيميائية تقضي على الحشرات الضارة بالإنسان أو التي تتلف المحاصيل؛ منها مواد عضوية (طبيعية وصناعية) ومواد لا عضوية. أحدث أنواعها ما يحول دون نضج اليرقات.
142	<b>insertion</b> <i>insertion</i>	إدخال، إلأاج	آن، لحظة
			- ما يتعلّق بالوقت الحاضر. - ما ينحل سريعاً في الماء مثل القهوة الآنية .instant coffee
	Lat.insertus (v.inserere)	(يدخل	
			إدخال قطعة في جسم دخيلة عليه، أي يمكن استبدالها، مثل قطعة من مصبوبة موضوعة في قالب، تتكامل مع المصبوبة المشكلة.
143	<b>insitu</b> <i>en place, in situ</i>	في الموقع الأصلي	أداة
			وسيلة لإنجاز إجراء أو لتطويره، مثل جهاز ميكانيكي أو كهربائي.
	ما كان في موضعه أو في مكانه الطبيعي.		
144	<b>insolubility</b> <i>insolubilité</i>	لاذوبانية	أداة
			تصميم الآلات والتجهيزات وصُنعها واستعمالها في مراقبة العمليات المجرأة أو في قياس بعض معطياتها.
	Lat.insolubilitas		
	حالة عدم إمكان الذوبان في مُحْلِّ، مثل حالة الكلس في الماء.		
145	<b>insoluble</b> <i>insoluble</i>	غير ذائب	عزل
			يسعى شيئاً ويحجبه عن محيطه بممواد عازلة، مثل جملة معزولة لا تتبادل شيئاً مع ما يحيط بها.
	Lat.insolubilis		
	غير قابل للذوبان في مادة أخرى، مثل عدم ذوبان صلب في سائل أو سائل في سائل.		

152	<b>insulating oil</b>	زيت عازل	157	<b>integration</b>	تكامل، دمج
	<i>huile isolant</i>			<i>intégration</i>	
	سائل زيتى القوام، طبيعى مثل قطرات بترولية منخفضة اللزوجة، أو صناعي مثل مواد عطرية مكثورة (ثلاثي كلور البنزين) تستعمل لعزل وتبديد الأوساط في المحولات والقواطع الكهربائية وسواها.			Lat.integratio (v.integrare)	آلية تشكيل شيء متكامل من إضافة مكوناته بعضها إلى بعض.
153	<b>insulation</b>	عزل	158	<b>integrity</b>	كمال
	<i>isolement</i>			<i>intègre</i>	حالة مجموعة عضوية مكتملة.
	عدم تحرير طاقة أو انتقالها وبخاصة الحركات الاهتزازية مثل الصوت والحرارة والكهرباء.				
154	<b>insulator</b>	عزل	159	<b>intensity</b>	شدة
	<i>isolant</i>			<i>intensité</i>	
	مادة ضعيفة الناقلة للكهرباء، مثل الزجاج والخزف، وللحرارة مثل اللباد، وللصوت مثل الفلين.			Lat.intensus	شديد
-			-		صفة تدل على درجة خاصية فيزيائية ذاتية.
-			-		قياس نوعي لبعض المؤثرات الفيزيائية معبراً عنها بوحدات القوة أو الشدة مثل شدة التيار أو شدة الإشعاع.
155	<b>insulin</b>	إنسولين	160	<b>intensive property</b>	خاصّية ذاتية
	<i>insuline</i>			<i>propriété intensive</i>	
	هرمون متعدد الببتيد خافض سكر الدم تتوجه الخلايا بيته في جزر لانغرهانس في البنكرياس، يتكون من سلسلتين تضم أولاهما 21 حمضًا أمينيًا وجسرًا كبريتياً، وتضم الثانية 30 حمضًا أمينيًا، ترتبطان تصالبياً برابطين ثنائيي السلفيد من ثالاث السيسين، أمكن تحضيره اصطناعياً سنة 1963، ويجري في الوقت الحاضر تحضير الإنسولين البشري بالدنا المأشوب.			واحدة من الخصائص المستقلة عن مقدار كتلة الجملة وشكلها، مثل درجة الحرارة والضغط. انظر extensive property	
-					
161	<b>inter-</b>				بين: سابقة
	<i>inter-</i>				
	Lat.-inter				
					سابقة تدل على حالة تقع بين شيئين أو منطقتين، أو على تشاركيهما في أمرٍ.
156	<b>integral</b>	متكمال	162	<b>interaction</b>	تأثير
	<i>intégral</i>			<i>interaction</i>	
	Lat.integralis				
	ما نشأ من وحدة عضوية تضم مجموعة أجزاء متكمالة بعضها مع بعض دون نقصان.				
-			-		تبادل الأفعال بين جسمين أو أكثر.
-			-		قياس لمدى تأثير أحد متحولات جملة في متحول آخر فيها.

## 163 interatomic

*interatomique*

ما يقع بين الذرات، أو ما يؤثر بينها، مثل مسافةٍ بين ذرية أو قوىٍ بين ذرية.



## 164 intercalation compound

*composé d'intercalation*

مُركَّبٌ مكوَّنٌ من شبكة بلورية تعمل مانحًا للإلكترونات، ومن ذرات غريبة مقحمة فيها ومباعدةٍ بين سطوحها، تتقبل الإلكترونات. من أمثلته المُركَّبات التي تشكلها نترات الزنك أو النحاس مع الغرافيت.

## 165 interchange

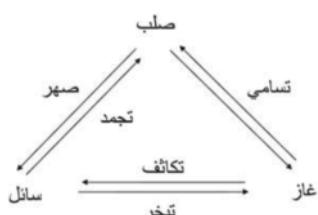
*échange mutuel*

وضع شيءٍ محل آخر في إجراء دون أي تأثير في صلاحيته واستمراره.

## 166 interconversion

*interconversion*

التحويل المتبادل بين صيغ مُركَّبات متضادة، مثل صيغ جزيء البنزين أورتو وميتا وباري، أو بين حالات طورية مثل حالات المادة الثلاث.



## 167 interface

*interface*

الحد أو المستوى الفاصل بين طورين من أنظمة المادة الثلاثة كما في الجملة الكيميائية - الفيزيائية غير المتجلسة.

وجهٌ بيني، سطحٌ فاصل

## 168 interface mixing

*mélange d'interface*

امتزاج سائلين غير ممزوجين، أو ممزوجين جزئيًّا، عند سطح تماسهما بفعل الامتزاز.

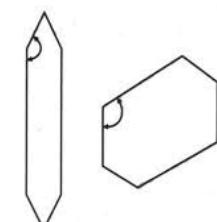
مزجٌ بيني

## 169 interfacial angle

*angle interfacial*

الزاوية بين وجهين متجلسين من أوجه البلورة، وهي ذات قيمة ثابتة ومستقلة عن حجم البلورة.

زاويةٌ بين وجهين



## 170 interfacial film

*film interfacial*

بنيةٌ رقيقةٌ مثل الجلد، تنشأ على السطح الفاصل بين طورين مستحلبين، تتكون من جزيئات ممتزة ومحجوبة من عميل الاستحلاب تحيط بقطيرات الطور الداخلي وتنعها من الجريان معًا.

فلمٌ بيني

## 171 interfacial tension

*tension interfaciale*

التوتر السطحي الناشئ عند السطح الفاصل بين وسطين سائلين. يسمى أيضًا .*interfacial force*

## 172 interference

interférence

تداخل

خطوات تتوسط الاصطنان الكيميائي وتنويع  
المواد الغذائية داخل الجسم.

- التأثير، بالمشاركة، في شيء آخر، زيادة أو نقصاناً.

- التأثير المتداول الناشئ



عن التقاء قطاري  
أمواج ذوي تردد  
واحد أو تردددين

متقاربين، مثل قطراري أمواج ضوئية يشكلان خطوطاً متناوبة مضيئة ومعتمة.

## 173 interferon

interféron

إنترفيرون

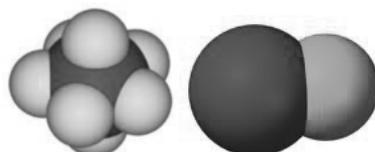
أي واحد من مجموعة بروتينات منخفضة الوزن الجزيئي، تتوجه خلايا الفقاريات عند تعرضها لإصابة فيروسية، يعمل على تثبيط التكاثر الفيروسي وتحرير المقاومة في خلايا العضوية التي أنتجته، بخلاف الأجسام المضادة.

## 174 interhalogen

halogène d'interface

هالوجين بيني

واحد من مركبات مختلفة تتوجهها عناصر الالوجينات التي تتفاعل فيما بينها لتكوين سلسلة من المركبات الثنائية، صيغتها العامة  $XY_n$  حيث  $n$  تأخذ القيم 1، 2، 5، 7، و  $X$  هو الالوجين الأقل كهرسلبية، ولم تُعرف حتى اليوم الالوجينات بينية فيها أكثر من الالوجينين مختلفين.



## 175 intermediary metabolism

métabolisme intermédiaire

تدخل

خطوات تتوسط الاصطنان الكيميائي وتنويع  
المواد الغذائية داخل الجسم.

## 176 intermediate compound

composé intermédiaire

مُركَّب متوسط

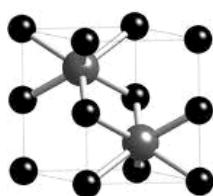
مُركَّب كيميائي ينشأ في مرحلة متوسطة بين المواد المتفاعلة والمنتج النهائي للتفاعل، وهو غالباً مُركَّب حلقي يتكون في صناعة الأصبغة.

## 177 intermetallic compound

composé intermétallique

مُركَّب فلزي بيني

- مُركَّب ينشأ على السطح البيني بين فلزين وثيق التهاب يكوّنان مُركَّباً أو سبيكة، تختلف بنيته عن بنية مكوناته، ويصعب وضع صيغة كيميائية له.



- مُركَّب من نوعين أو أكثر من فلزات خاصة، مثل الغاليلوم، لها خصائص نصف موصلية، و تستعمل في صناعة الليزرات وثنائيات المسرى، يسمى أيضاً electron compound.

مُتقطّع

## 178 intermittent

intermittent

Lat.intermittens

غير متصل، يحدث في اتجاه واحد في فواصل زمنية متغيرة، منتظمة أو غير منتظمة، مثل إشعال متقطع أو تيار متقطع.

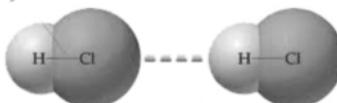
## 179 intermolecular

intermoléculaire

بين الجزيئات، بين جزيئي

ما ينشأ أو يعمل بين جزيئين، مثل القوى بين الجزيئية، أو التكافف بين الجزيئي.

رابطة تشاركية (قوية)



تجاذب ما بين جزيئي (ضعيف)

180 internal

داخلي

*interne*

Lat.*internus*

ما يقع ضمن شيءٍ ويعود إلى العلاقات المتبادلة بين مكوناته أو أجزائه.

181 internal compensation

تعويض داخلي

*compensation interne*

التعادل الضوئي في جزيء بنتيجة تساوي قيمتي التدويرين اللذين يحدثنها مركزاً عدم تناظر فيه وتعاكسيهما اتجاهًا. انظر meso.-.

182 internal diffusion

انتشار داخلي

*diffusion interne*

انتشار الجزيئات المتفاعلة الغازية والسائلة، نحو أعمق مسام الحفاز وامتدازها عليها، وهو مرحلة أساسية في عمل الحفاز.

183 internal energy

طاقة داخلية

*énergie interne*

الطاقة الكلية لجملة، أي مجموع طاقتها الحركية والكامنة، يُدلّ عليها بالحرف E، وترتبط بأتاليّة الجملة  $H = E + PV$  بالعلاقة الترموديناميكية

184 internal oxidation

تأكسد داخلي

*oxidation interne*

تأكسد تحت سطحي يحدث لمكونات سبيكة بنتيجة انتشار الأكسجين في داخلها.

185 internal phase

طور داخلي

*phase interne*

الطور، في جملة ثنائية الطور، المكوّن من جسيمات دقيقة جدًا، أو قطرات من إحدى المواد موزعة داخل المادة الأخرى، يسمى أيضًا dispersed phase.

186 internal pressure

ضغط داخلي

*pression interne*

الضغط في داخل سائل الذي يؤثر في الجزيئات القريبة من سطحه بسبب قوى تجاذبها مع الجزيئات الأخرى فيه. يسمى أيضًا intrinsic pressure.

187 International Union of Pure and Applied Chemistry (IUPAC)

الاتحاد الدولي

للكيمياء البحثة

والتطبيقية

*Union Internationale de Chimie Pure et Appliquée* منظمة غير ربحية تشارك فيها هيئات علمية من 45 بلداً. أُسّست سنة 1919 بهدف تسهيل وتوحيد الإجراءات والمارسات في جانبي الكيمياء الأكاديمي والصناعي، مثل اعتماد الرموز والأوزان الذرية والثوابت الفيزيائية وتسمية المركبات وبعض طرائق التحليل والاختبار. مقرها في سويسرا.

188 international unit

وحدة دولية

*unité internationale*

مقدار من مادة بيولوجية (مثل فيتامين أو هرمون أو مضاد حيوي) أو ما يكافئه، يعتمد على مقاييس حيوية لها تأثير بيولوجي خاص معتمد عالمياً.

189 internuclear distance

مسافة بين نووية

*distance internucléaire*

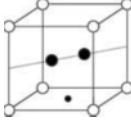
المسافة ما بين نوتين في جزيء.

190 interstice

خلال

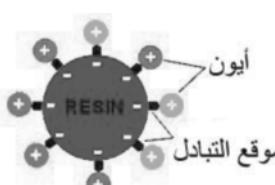
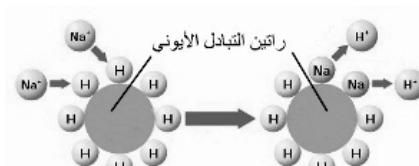
*intersticte*

Lat.*interstilium*

		ضغط داخلي المنشأ
		pressure intrinsèque
		.internal pressure انظر
197	<b>intrinsic pressure</b> <i>pression intrinsèque</i>	
191	<b>interstitial atom</b> <i>atome interstiel</i>	ذرة خلالية
		ذرة تشغل موقعاً لا يعد درجة نظامية في بنية شبكة بلورية، وتعد شائبة في هذه البنية، مثل ذرة كربون أو ذرة آزوت في فراغات شبكة فلزية.
192	<b>intra-</b> <i>intra-</i>	داخل: سابقة
	. <i>intra-atomic</i>	سابقة بمعنى داخل، مثل داخل الذرة
193	<b>intracellular</b> <i>intracellulaire</i>	داخل الخلايا
		ما يقع أو يحدث داخل خلية، مثل إنزيم لا يبقى فعالاً إلا داخل الخلية التي نشأ فيها.
194	<b>intramolecular</b> <i>intramoléculaire</i>	داخل الجزيئات
		ما يقع أو يحدث داخل جزيء، مثل إعادة ترتيب ذراته أو مجموعاته فيه مما يؤدي إلى نشوء مصاوغ له.
195	<b>intrinsic</b> <i>intrinsèque</i> Lat. <i>intrinsecus</i>	داخلي المنشأ
		ما يعود إلى الطبيعة الأساسية أو التركيب الخاص لشيء أو جسم، أو إلى أسباب تحدث في داخله.
196	<b>intrinsic factor</b> <i>facteur intrinsèque</i>	عامل داخلي المنشأ
		بروتين سكري تنتجه الخلايا الداخلية للمعدة، يحمل الفيتامين B12 من خارج الجسم إلى داخل الأمعاء الدقيقة.
197	<b>intrinsic pressure</b> <i>pression intrinsèque</i>	الضغط داخلي المنشأ
198	<b>intrinsic viscosity</b> <i>viscosité intrinsèque</i>	لزوجة داخلية المنشأ
		تسمية تقليدية لا تدل على لزوجة بل تدل على مساهمة المادة المذابة في محلول ما، وهي غالباً مادة بلورية، في تحديد لزوجة محلول، وتحدد بنسبة هذه اللزوجة إلى تركيز المادة المذابة مستقرة حتى تركيز معدوم لهذه المادة. واحيتها سم <sup>3</sup> /غ.
199	<b>inulin</b> <i>inuline</i>	إينولين
		متعدد سكريد من بلورات كروية بيضاء تتميز برطوبة الجلو وتنحل في الماء الحار، يوجد بدل النشا في العديد من النباتات، وبخاصة في درنات جذور الخرسوف، ويعطي بحلمهته الليفولوز فالفركتوز، ويستعمل عميل تشخيص في اختبار وظائف الكلية.
200	<b>invariant system</b> <i>système invariant</i>	جملة لا متغيرة
		مصطلح يستعمل غالباً في مخطط الأطوار، يدل على جملة متوازنة ليس لها أي درجة حرية ( $F=0$ ). انظر .Gibbs phase rule
201	<b>inversion</b> <i>inversion</i> Lat. <i>inversio</i>	انقلاب
		تبادل مجموعة أو ذرة مرتبطة بذرة كربون غير متناظرة، مع ذرة أو مجموعة أخرى في جزيء عضووي فعال ضوئياً على نحو يعكس الترتيب الأصلي لمجموعاته وذراته، ويحوله من مركب يميني التدوير إلى مركب يساري التدوير أو بالعكس.

202	<b>inversion spectrum</b> <i>spectre d'inversion</i>	طيف انقلابي طيف امتصاص أمواج صغرية لبعض الجزيئات، مثل الجزيء $\text{NH}_3$ الغازي، يُعزى إلى تغييرات كوموية في بنية الجزيء بين تشكيلين يكون أحدهما صورة الآخر في المرآة.	207	<b>inverted</b> <i>inversé</i>	مقلوب ما نشأ نتيجة انقلاب أو تحول في الاتجاه والترتيب.
203	<b>inversion temperature</b> <i>température d'inversion</i>	درجة حرارة الانقلاب – طوسن الدال على تبرّد معظم الغازات عند تعدداتها بسرعة. فدرجة حرارة انقلاب الهيدروجين مثلاً تساوي $-80^\circ\text{C}$ ، حيث يتبرد الهيدروجين بتعدده السريع فيها دونها، ويُسخن بتعدده السريع فيها فوقها.	208	<b>in vitro</b> <i>in vitro</i>	في المختبر تفاعل حيوي يجري في المختبر (في أنبوب اختبار أو في كأس أو في وعاء زجاجي)، بخلاف التفاعل الذي يجري في الأحياء. انظر <i>in vivo</i> .
204	<b>inversion point</b> <i>point d'inversion</i>	درجة الانقلاب درجة على سلم درجات حرارة يصل فيها مقدار فيزيائي إلى نهاية عظمى (أو صغرى) له، يغير بعدها إشارته الجبرية. انظر <i>inversion temperature</i> . انظر <i>inversion temperature</i> . انظر <i>inversion temperature</i> .	209	<b>in vivo</b> <i>in vivo</i>	في الأحياء تفاعل حيوي يجري في خلية أو في عضوية حية، مثل اصطناع الفيتامين D في العضوية الحية بخلاف التفاعل الذي يجري في المختبر. انظر <i>in vitro</i> .
205	<b>invert sugar</b> <i>sucré inverti</i>	سكر منقلب مزيج من الغلوكوز والفركتوز بنسبة 1:1 ينشأ بحلمه السكرورز، يسارى التدوير في محليله، يوجد في الطبيعة في العسل والفواكه.	210	<b>iodate</b> <i>iodate</i>	يودات أملاح حمض اليوديك $\text{HIO}_3$ ، تنشأ بحلل اليود في محليل قلوية مائية: $3\text{I}_2 + 6\text{KOH} \rightarrow 5\text{KI} + \text{KIO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
					وهي عوامل أكسدة قوية، أهمها يودات الصوديوم ويوذات البوتاسيوم.
206	<b>invertase</b> <i>invertase</i>	إنفرتاز إنزيم تستجه الخميرة وبطانة الأمعاء، يحلمه السكرورز إلى غلوكوز وفركتوز، يوجد في الكثير من النباتات والعضويات الحية الدقيقة، يسمى أيضًا <i>sucrase</i> .	211	<b>iodic acid</b> <i>acide iodique</i>	حمض اليوديك حمض متوسط القوة وعميل أكسدة قوي، صيغته $\text{HIO}_3$ ، وهو مسحوق أبيض أو عديم اللون ينحل في الماء ويحضر بتفاعل حمض الكبريتيك ويودات الباريوم.
			212	<b>iodic acid anhydride</b> <i>acide iodique anhydre</i>	حمض اليوديك اللامائي حمض اليوديك اللامائي

213	iodide <i>iode</i>	يوديد <i>iode</i>	مُركَّب شائي من اليود مع جذر أو عنصر أكثر كهروجاذبية منه، وهو ملح أو إستر حمض الهيدرويوديك $H\text{I}$ .	رقم اليود <i>valeur d'iode</i> مقدار يقيس درجة عدم إشباع مادة، مثل زيت أو دَسَم، معبرًا عنه بعدد غرامات اليود التي يمتصلها 100 غ من المادة المعنية؛ وهي لزيت بذر الكتان بين 175 و201، ولزيت الزيتون بين 77 و91. تسمى أيضًا <i>iodine number</i> .
214	iodimetry <i>iodimétrie</i>	قياس يودي <i>iodimétrie</i>	طريقة تحليل حجمية يعير اليود فيها بكافش من محلول تيوسلفات الصوديوم $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ .	يودوفورم <i>iodoform</i> مُركَّب صيغته $\text{CHI}_3$ ، يوجد متبلورًا أو مسحوقًا بلون أصفر محضر ينصهر في الدرجة 115° س وينحل في البنزين والأسيتون، يحضر بتتسخين اليود مع الميتانول في وسط من كربونات قلوية، ويستعمل في صنع المراهم لمعالجة الأحاجم البسيطة.
215	iodine <i>iode</i>	يود <i>iode</i>	أرجوان $\text{Gr. ioeides}$ عنصر لا فلزي من زمرة الالوجينات، رمزه I، عدده الذري 53 وكتلته الذرية النسبية 126.92، درجة انصهاره 114° س ودرجة غليانه 184° س. ذو تكافؤات متعددة أهمها التكافؤ الأحادي، يقع في الفصيلة VIIa من الجدول الدوري ويوجد صفائح ذات بريق فلزي، كما يوجد بمقادير ضئيلة في ماء البحر وفي الأعشاب البحرية. ينحل في الغَوْل والكلوروفورم ولا ينحل في الماء. يستعمل مطهراً ومبيداً للجراثيم وفي الصناعات الدوائية وكاشفًا تحليليًا.	قياس اليود <i>iodométrie</i> طريقة لتعيين مقدار اليود في التحليل الحجمي، تعتمد على تحريره من مُركَّباته ومعايرته بمحلول عياري من تيوسلفات الصوديوم باستعمال النشا مشعرًا. تسمى الطريقة أيضًا <i>iodimetry</i> .
216	iodine test <i>essai d'iode</i>	اختبار اليود <i>essai d'iode</i>	تجربة قوامها إضافة بعض قطرات من محلول يوديد البوتاسيوم $K\text{I}$ إلى عينة لتحرّي وجود النشا فيها، حيث يتحوّل لونها إلى الأزرق عند وجوده.	أيون <i>ion</i> $(\text{ير حل})$ ذرة، أو جزيء، اكتسبت، أو فقدت، إلكترونًا واحدًا أو أكثر فحملت شحنة كهربائية موجبة، مثل $\text{Na}^+$ ، أو سالبة مثل $\text{Cl}^-$ . تسمى الأيونات الموجبة هابطات أو كاتيونات، وتسمى الأيونات السالبة صاعدات أو أنيونات، وهي ذات خصائص مختلف عن خصائص الذرات التي نشأت منها.

221	<b>ion detector</b> <i>détecteur d'ion</i>	كاشف الأيون كاشف الأيونات	225	<b>ionic atmosphere</b> <i>atmosphère ionique</i>	جو أيوني
	أداة تكشف وجود الأيونات في محلول، أو تركيزها، كما في مقاييس الحموضة (pH) أو في قياسات الملوصلية.			سحابة من أيونات ذات شحنات سالبة تحيط بأيون مركري موجب الشحنة في محلول كهربائي، وبالعكس، وفقاً لنظرية ديباي - هكيل. تسمى أيضاً ionic cloud.	
222	<b>ion exchange</b> <i>échange d'ions</i>	تبادل أيوني موقع التبادل	226	<b>ionic attraction</b> <i>attraction ionique</i>	تجاذب أيوني
		تفاعل كيميائي عکوس یجری بین أيونات محلول وأيونات جسم		التجاذب الكهربائي القائم بين أيونات ذات شحنات متعاكسة في مركب أيوني.	
	صلب مغمور فيه، دون انحلال؛ والأيونات ذات شحنات متئثرة، على نحو لا تتبدل معه البنية السطحية للجسم الصلب.				
223	<b>ion exchange chromatography</b> <i>chromatographie d'échange d'ions</i>	استشراب التبادل الأيوني chromatographie d'échange d'ions	227	<b>ionic bond</b> <i>liaison ionique</i>	رابطة أيونية
	طريقة استشراب تقوم على مقدرة الطور الثابت فيها على ارتشاف مركبات أيونية بصورة عکوسية؛ والطور الثابت فيها هو من راتينات التبادل الأيوني.			رابطة بين أيونات نشأت من انتقال إلكترون أو أكثر بصورة تامة من ذرة إلى أخرى، فتحولت الذرات المعتدلتان إلى أيونين يحملان شحنات كهربائية متعاكسة، يتجاذبان فيما بينهما. تسمى أيضاً electrovalent bond.	
224	<b>ion exchange resin</b> <i>résine d'échange d'ions</i>	راتين التبادل الأيوني ratin de l'échange d'ions	228	<b>ionic compound</b> <i>composé ionique</i>	مركب أيوني
	راتين صنعي يحوي مجموعات فعالة، هي غالباً سلفونية أو كربوكسيلية أو فنولية، يكتسب منها المقدرة على التبادل الأيوني مع السائل الذي يوضع فيه، دون أن ينحل، كما في مبادلة أيونات الصوديوم من الراتين بأيونات الكالسيوم من ماء عسر.			مركب تربط مكوناته فيما بينها بروابط أيونية؛ تعد معظم الأملاح، مثل كلوريد الصوديوم، مركبات أيونية.	
					
229	<b>ionic conductance</b> <i>conductance ionique</i>	إيصال أيوني			
	إيصال كهربائي يتحقق نوع أيوني من مكونات محلول كهربلي.				
230	<b>ionic crystal</b> <i>cristal ionique</i>	بلورة أيونية			

بلورة تُشغل نقاطها الرئيسية بأيونات تحمل شحنات كهربائية متعاكسة تتجاذب فيما بينها، مثل بلورة كلوريد الصوديوم  $\text{NaCl}$ .

معدل حركة أيون يتحرك في حقل كهربائي شدته واحدة الشدة؛ وتقاس حركة الأيون عادة بـ م/ثا لكل فولط/سم أو أيضًا  $\text{V}^{-1}\text{m}^{-1}\text{s}^{-1}$ .

**231 ionic equilibrium** توازن أيوني *équilibre ionique*

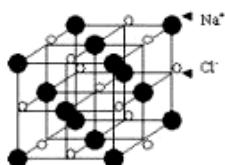
التوازن القائم في محلول مركب أيوني حين يكون معدل تفكك جزيئاته إلى أيونات متساويةً بمعدل تكوينها.

**232 ionic gel** هلامة أيونية *gel ionique*

هلامة تربط في بنيتها مجموعات أيونية لا تستطيع الانفصال عنها والانتقال إلى محلول الذي هي فيه.

**233 ionic lattice** شبكة أيونية *réseau ionique*

شبكة مكونة من بلورات أيونية.



**234 ionic link** رباط أيوني *lien ionique*

انظر ionic bond

**235 ionic membrane** غشاء أيوني *membrane ionique*

غشاء نصف نفوذ ناقل للكهرباء يؤدي تسليط حقل كهربائي عليه إلى حركة الأيونات عبره. يستعمل في عمليات الديال (التحال).

**236 ionic mobility** حرکة أيونية *mobilité ionique*

**237 ionic product of water** الجداء الأيوني للماء *produit ionique de l'eau*

جداء تركيز الأيونين  $\text{H}_3\text{O}^+$  و  $\text{OH}^-$  الناتجين عن تفكك الماء النقى، حيث تبلغ قيمة كل منها  $10^{-7}$  مول/لتر:



تبلغ قيمة هذا الجداء  $10^{-14}$  مول $^2$ /لتر $^2$  في الدرجة 25° س.

**238 ionic radii** أنصاف قطرات أيونية *rayons ioniques*

أنصاف الأقطار الفعالة للأيونات في بلورة أيونية وهي ما يحدد أبعاد هذه البلورة. لا يطبق هذا المفهوم على أيون منفرد.

**239 ionic strength** قوة (متانة) أيونية *force ionique*

مقدار I هو نصف مجموع الحدود الناتجة عن جداء التركيز المولى للنوع الأيوني في مربع شحنته الكلية، ويعبر عنه بالعلاقة:

$$I = \frac{1}{2} \sum_i m_i Z_i^2$$

التي تدل m<sub>i</sub> فيها على التركيز المولى للنوع الأيوني Z<sub>i</sub> على الشحنة التي يحملها هذا النوع.

**240 ionization** تأين *ionisation*

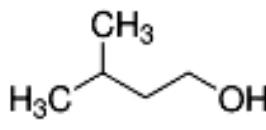
تحول كيميائي تنشأ فيه أيونات من جزيء مثلاً يحدث عند انحلال مركب أيوني لا عضوي في الماء، أو في مذيب آخر، حيث ينفصل جزيء إلى أيونات

<p>يكون فيها شطره الفلزي أيوناً موجباً وشطره اللافلزي أيوناً سالباً.</p>	$\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$	<b>يؤين</b>
<p>وقد يحدث تأين جزء غازي عند تفككه في حقل كهربائي:</p>	$\text{H}_2 \rightarrow 2\text{H}^+$	<b>ذرة متأينة</b>
<p><b>241 ionization constant</b> <i>constante d'ionisation</i></p> <p>ثابتة التأين ثابتة تحدّد بالتواءن القائم بين الأيونات الناتجة عن التفكك الجزئي لجزيء، والجزء غير المتفكك منه، كما في تفكك حمض الأسيتيك: <math>\text{CH}_3\text{COOH} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}^+</math></p> <p>تقدير قيمتها K بدلالة التراكيز المولية لهذه الأنواع في محلول:</p> $K = [\text{CH}_3\text{COO}^-][\text{H}^+] / [\text{CH}_3\text{COOH}]$ <p>وتسمى أيضاً .dissociation constant</p>	<p>ثابتة التأين</p>	<p>ذرة متأينة</p>
<p><b>242 ionization degree</b> <i>degré d'ionisation</i></p> <p>درجة التأين النسبة بين عدد الجزيئات المتأينة من مادة قابلة للتتأين في محلولها وعدد جزيئاتها قبل التأين؛ يعبر عنها بنسبة مؤوية.</p>	<p>درجة التأين</p>	<p>ذرة متأينة</p>
<p><b>243 ionization energy</b> <i>énergie d'ionisation</i></p> <p>طاقة التأين الطاقة اللازمة لإبعاد إلكترون عن ذرة حرة، أو عن أيون، في الحالة الغازية مسافة لا نهائية، وتقاس عادة بالإلكترون - فولط.</p>	<p>طاقة التأين</p>	<p>ذرة متأينة</p>
<p><b>244 ionization potential</b> <i>potential d'ionisation</i></p> <p>كمون التأين فرق الكمون المواتق للطاقة اللازمة لتأين نوع معين من الذرات أو الجزيئات الغازية، مقدرة بالإلكترون - فولط.</p>	<p>كمون التأين</p>	<p>ذرة متأينة</p>
<p><b>245 ionize (v)</b> <i>ioniser</i></p> <p>يحول نوعاً كيميائياً متعادلاً كهربائياً، كلّياً أو جزئياً، إلى أيوناته الموافقة.</p>	<p><b>246 ionized atom</b> <i>atome ionisé</i></p>	<p>ذرة متأينة</p>
<p>ذرة تحمل شحنة كهربائية بسبب إلكترونات فائضة تحملها أو إلكترونات ناقصة تعوزها.</p>	<p><b>247 ionogen</b> <i>ionogène</i></p>	<p>مولّد أيوني</p>
<p>- مركب، مثل الكهارل، قادر على تكوين أيونات.</p> <p>- ذرة أو مجموعة قابلة للتتأين.</p>	<p><b>248 ionomer</b> <i>ionomère</i></p>	<p>إيونومير</p>
<p>بلمر سلسلوي يحوي روابط تشاركية بين ذرات السلسلة الواحدة وروابط أيونية بين ذرات السلاسل المجاورة.</p>	<p><b>249 ionomer resin</b> <i>résine ionomérique</i></p>	<p>راتين إيونوميري</p>
<p>بلمر مشترك من الإيتيلين ومن أحادي حديفينيلي مع مجموعة حمضية مثل حمض الميتاكريليك؛ <math>[-\text{C}(\text{CH}_2-\text{C}(=\text{O})\text{O}^-)-\text{C}(\text{CH}_2-\text{C}(=\text{O})\text{O}^-)-]</math></p> <p>ترتبط هذه البلمرات تصالياً وتحتوي روابط أيونية وتشاركية.</p>	<p><b>250 ionophore</b> <i>ionophore</i></p>	<p>حامل الأيون</p>
<p>صنف من مركبات حلقيّة عامة، صالحة لحمل الأيونات عبر الحاجز الشحميّة.</p>		

<b>251 iridium</b> <i>iridium</i>	إيريديوم عنصر فلزي رمزه Ir، عدده الذري 77 وكتلته الذرية النسبية 192.22 كثافته 22.24 ودرجة انصهاره 2454° س، من عناصر الفصيلة VIII في الجدول الدوري، له عدة تكافؤات أهمها 3 و 4 وله نظيران ثابتان. يوجد في خامات البلاتين ويستعمل لقصيته في الخلاط التي تصنع منها الأدوات الجراحية.	طاقات أخرى. - يعالج بالتعريض لأشعة، مثل الأشعة فوق البنفسجية أو أشعة الراديوم.	
<b>252 iron</b> <i>fer</i>	حديد عنصر فلزي انتقالى رمزه Fe، عدده الذري 26 وكتلته الذرية النسبية 55.847 درجة انصهاره 1536° س وكتافته 7.87. ثنائي التكافؤ وثلاثيه، يقع في الفصيلة VIII من الجدول الدوري، يوجد في الطبيعة في الأحجار النيزكية. ومتّحداً في تشيكيلة واسعة من الخامات مثل الهيماتيت $Fe_2O_3$ . والمعنيتيت $Fe_3O_4$ والبيريت FeS والكلالكوبيريت $CuFeS_2$ . يصدأ بسرعة في الجو الرطب وهو ذو استعمالات واسعة.	<b>255 irradiation</b> <i>irradiation</i> Lat.irradiatio (v.irradiare)	<b>تشعيع</b> يشع - إصدار إشعاعات ضوئية أو طاقةٍ مشعة التي منها طاقة حرارية.
<b>253 iron oxide</b> <i>oxide de fer</i>	أكسيد الحديد واحد من عدة أكسيد طبيعية أو صناعية ممّيّة أحياناً. - أكسيد الحديد III، ممّيّة أو بلا ماء، وهو متعدد الألوان من الأحمر وحتى الأسود تبعاً لنقاوته ودرجة تميّهه. يستعمل صباغاً.	<b>256 irreducible</b> <i>irréductible</i>	<b>غير قابل للاختزال</b> غير قابل للاختزال أو التبسيط إلى حالة أدنى من حالته التي هو عليها. - ما يستحيل أخذه إلى حالة مراده أو إلى شروط محددة.
<b>254 irradiate (v)</b> <i>irradier</i>	<b>يُشعّ</b> - يصدر إشعاعات ضوئية، أو إشعاعات ذات	<b>257 irregular</b> <i>irrégulier</i> Lat.irregulares	<b>غير منتظم</b> - ما يفتقر إلى التناظر والشكل والاتكال. - ما لا يحقق شروط الانتهاء لمجموعة أو لشروط أو متطلبات محددة.
<b>258 irreversibility</b> <i>irréversibilité</i>	<b>لاعكوسية</b> حالة كون أمر غير عكوس. انظر irreversible		

259	<b>irreversible</b> <i>irréversible</i>	لا عكوس لا يعكس اتجاهه بتغيير لامتناه في الصغر في شروط إجرائه.	سابقة تعني الثبات وعدم التغير، مثل «خط ثابت درجة الحرارة» (انظر <i>isotherm</i> )، أو تعني التساوي مثل «نقطة تساوي الشحتتين» (انظر <i>isoelectric point</i> )، أو التهاب مثل «مقابل فراغي» (انظر <i>isosterism</i> ). وهي، في تسمية الاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية، جزء من الاسم يدل على مركب الكيلي في جزيئه ست ذرات كربون، أو أقل، استبدل فيه جذر الكيلي فرعياً واحداً بذرة هيدروجين متصلة بذرة الكربون المجاورة للذرة الأخيرة في السلسلة، مثل الإيزوبنتان $\cdot\text{CH}_3-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ $\text{CH}_3$
260	<b>irreversible colloid</b> <i>colloid irréversible</i>	غروان لا عكوس نظام غرواني لا يمكن الرجوع به إلى أصله بعد التخثر والترسيب، مثل رجوع الهلامنة إلى حالتها أو العكس.	
261	<b>irreversible reaction</b> <i>réaction irréversible</i>	تفاعل لا عكوس تحول كيميائي يسير في اتجاه واحد فقط (نحو اليمين) معطياً متجهاً نهائياً لا يمكن العودة به إلى مكوناته.	
262	<b>irritable</b> <i>irritable</i> Lat. <i>irritabilis</i>	هيوج ما يدي حساسية مفرطة وغير اعتيادية تجاه مؤثرات خارجية.	إيزو الألوكسازين <i>isoalloxazine</i> سلف الريبو فلافين وسواء من الفلافينات، صيغته $\text{C}_{10}\text{H}_{6}\text{N}_4\text{O}_2$ ، واسع الانتشار كخضاب أصفر في النباتات حيث يعد مكوناً غذائياً للإنسان، ذواب في الماء، مختلف عن الألوكسازين بوضعيّة ذرة هيدروجين مرتبطة بذرة أزوت.
263	<b>irritant</b> <i>irritant</i>	مهيج عامل كيميائي، مثل غاز، يسبب تهيج الجلد وحكاكه واحمراره وإسالة الدمع وضيق التنفس، أو بعضها.	أسيتات إيزوأميلى <i>acétate d'isoamyle</i> الإستر الأسيتيلى للغول الإيزوأميلى، صيغته $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ، وهو سائل له رائحة الموز، يغلي في الدرجة $142^\circ\text{S}$ ، قليل الانحلال في الماء، يمتزج بالغول والإيتر.
264	<b>irritation</b> <i>irritation</i> Lat. <i>irritatio</i> (v. <i>irritare</i> )	تهيج، تهيج فعل الإثارة أو حالتها، قد تنشأ عن حالة نفسية، مثل الغضب، أو عضوية مثل تقلص عضلي بمؤثر خارجي.	
265	<b>-iso</b> <i>iso -</i>	إيزو: سابقة	غول إيزو أميلى <i>alcool isoamylque</i>

غَوْل سائل عديم اللون ذو رائحة غير مستحبة، صيغته  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ، درجة تجمّده



117.2° درجة غليانه 132°س، قليل الانحلال في

الماء ينحل في الغَول وفي الإيتر، يحضر بتقطير الزيت الأحفوري ويستعمل مذبياً وفي تفاعلات الاصطنان العضوي والمتجمّجات الصيدلانية. يسمى أيضاً .isobutyl carbinol

**269 isoantibody** ضُدٌّ مُمااثل  
*iso-anticorps*  
ضُدٌّ يعاكس عمل مستضد يوجد أحياناً عند بعض أفراد نوع، ويُتَّجع عند فرد من هذا النوع يعوزه ذلك المستضد عند تعرضه إليه.

**270 isoantigen** مستضد مُمااثل  
*iso-antigène*  
مستضد قادر على تحريض إنتاج ضُدٌّ مُمااثل، وهو على نحو خاص أَيُّ واحد من مستضادات متشابهة جداً فيما بينها قد يصادف واحد منها فقط عند أحد أفراد نوع ما، إلا أن كل واحد منها قادر على تحريض نشوء الأَضداد لأَيِّ مستضد من مجموعة.

**271 isobar** 1- خط ثبات الضغط  
2- تساوي الكتل  
1- خط، على خريطة أو لوحة، يجمع بين النقاط التي تتساوى فيها قيم الضغط الجوي.  
2- صفة تطلق على نواعي ذرتين مختلفتين أو أكثر، لهما العدد الكتلي نفسه وتباينان في العدد الذري ومن ثم في الخصائص الكيميائية، مثل نواعي

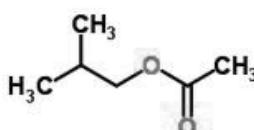
ذرتي الكربون  $\text{C}^{14}$  والأَزوت  $\text{N}^{14}$  ونواعي

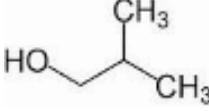
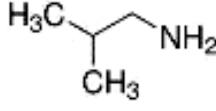
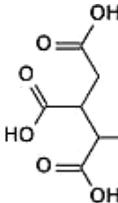
ذرتي النيكل  $\text{Ni}^{64}$  والزنك  $\text{Zn}^{64}$ .

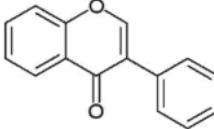
**272 isobaric** ثابت الضغط  
*isobarique*  
صفة تحوّلٍ ترموديناميكي يجري تحت ضغط ثابت.  
**273 isobutane** إيزو بوتان  
*isobutane*  
هيدروكربون غازي متفرع السلسلة، صيغته  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_3$  ويتجّدم في الدرجة -11.73° ويترافق البوتان النظامي في الغاز الطبيعي وفي غازات مصافي النفط. يستعمل وقوداً وفي عمليات الاصطنان العضوي. يسمى أيضاً 2- ميتيل البروبان.

**274 isobutene** إيزو بوتين  
*isobutène*  
هيدروكربون غازي صيغته  $(\text{CH}_3)_2\text{C} = \text{CH}_2$ ، يتميّز في الدرجة -6.9° ويتجّدم في الدرجة -139°س، ينحل في المذيبات العضوية ويتأثر بسهولة. يحضر بالتقطر المجزأ لغازات المصافي ويستعمل مُركباً وسطياً. يسمى أيضاً إيزو بوتيلين.

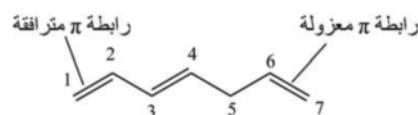
**275 isobutyl acetate** أسيتات إيزو بوتيلية  
*acétate isobutylique*  
سائل عديم اللون صيغته  $\text{C}_4\text{H}_9\text{OOCCH}_3$ ، يغلي بين الدرجتين 116° و 117°س، ويتجّدم في الدرجة -99°س، ذواب في الغَول والإيتر، يحضر بتفاعل الإيزو بوتانول مع حمض الأسيتيك بوجود حفاز. يستعمل منكحاً ومذبياً للنتروسيليولوز.



<p><b>276 isobutyl alcohol</b> <i>alcool isobutylique</i></p> <p>المصاوغ المترعرع للعُوْل البوتيل الأولي، صيغته <math>(CH_3)_2CHCH_2OH</math></p> <p></p> <p>سائل عديم اللون يغلي في الدرجة <math>107^\circ</math> ويتجدد في الدرجة <math>-108^\circ</math> س، يعد متراجعاً ثانوياً في اصطناع الميتانول، ذوّاب في الماء والعُوْل والإيتير، يستعمل مذبياً وفي عمليات الاصطناع العضوي. يسمى أيضاً إيزو بوتانول.</p>	<p><b>عُوْل إيزوبوتيلي</b> <i>alcool isobutylique</i></p> <p>حمض الإيزوبوتيريك</p>	<p><b>280 isobutyric acid</b> <i>acide isobutyrique</i></p> <p>حمض سائل صيغته <math>(CH_3)_2CHCOOH</math>، يغلي في الدرجة <math>154.4^\circ</math> س، ذوّاب في الماء والعُوْل والإيتير، يحضر بأكسدة العُوْل الإيزوبوتيلي، ويستعمل بخاصة في صنع الإسترات المستعملة في صنع المنكّهات.</p>
<p><b>277 isobutyl aldehyde</b> <i>aldéhyde isobutylique</i></p> <p>الألهيد إيزوبوتيلي</p> <p>ألهيد سائل صيغته <math>(CH_3)_2CHCHO</math>، يغلي في الدرجة <math>65^\circ</math> ويتجدد في الدرجة <math>-66^\circ</math> س، ينحل في العُوْل ولا ينحل في الماء، يحضر بنزع الهيدروجين من الإيزوبوتانول أو بتفاعل أوكسوس بين البروبيلين <math>CO_2</math> و <math>H_2O</math>. يستعمل مادة متوسطة في صنع مضادات تأكسد المطاط ومسرعاته.</p>	<p><b>ألهيد إيزوبوتيلي</b> <i>aldéhyde isobutylique</i></p>	<p><b>خط ثبات الحجم</b> <i>isochore</i> Gr.choros حجم</p> <p>خطٌ يمثل تغير ضغط جملة بدالة تغير درجة حرارتها مع بقاء حجمها ثابتاً.</p>
<p><b>278 isobutyl amine</b> <i>amine isobutylique</i></p> <p>أمين إيزوبوتيلي</p> <p>مُركب سائل عديم اللون صيغته <math>(CH_3)_2CHCH_2NH_2</math></p> <p></p> <p>يغلي بين الدرجتين <math>66^\circ</math> و <math>69^\circ</math> س، ويتجدد في الدرجة <math>-58^\circ</math> س. ذوّاب في الماء والعُوْل والإيتير، يستعمل مبidaً حشرياً وفي عمليات الاصطناع العضوي.</p>	<p><b>amine isobutylique</b></p>	<p><b>282 isochoric</b> <i>isochorique</i></p> <p>ثبات الحجم</p> <p>دلالة على ما يحدث تحت حجم ثابت.</p>
<p><b>279 isobutylene</b> <i>isobutylène</i></p> <p>إيزوبوتيلين</p> <p>انظر .isobutene</p>	<p><b>isocitric acid</b> <i>acide isocitrique</i></p> <p>حمض الإيزوسيتيريك</p> <p>حمض عضوي صيغته <math>HOOCCH(OH)CH(COOH)CH_2COOH</math></p> <p></p> <p>مصاوغ لحمض السيتيريك، يوجد في أوراق بعض أنواع النباتات وهو مرحلة متوسطة في استقلاب الدهون والكربوهيدرات.</p>	<p><b>إيزوسيلانات</b> <i>isocyanate</i></p> <p>مُركبات تحوي الجذر الأحادي التكافؤ <math>N = C = O</math> مرتبطة بجذر الالكيلي أو أريل، مثل إيزوسيلانات الفنيل <math>C_6H_5N = C = O</math> وهي أملاح أو إسترات حمض الإيزوسيلانيك <math>.HN = C = O</math></p>

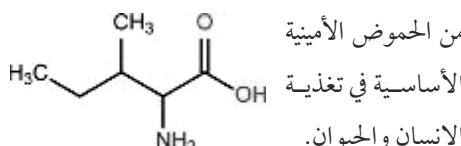
285	<b>isocyanic acid</b> <i>acide isocyanique</i>	حمض الإيزوسيانيك HNO = C = O، يصنع مباشرة من غاز صيغته		كيتون بلوري عديم اللون صيغته $C_{15}H_{10}O_2$ ، يوجد في العديد من النباتات على هيئة غликوزيدات مثل الجنيستين والبرونتين.
286	<b>isoelectric point</b> <i>point isoélectrique</i>	نقطة تساوي الشحتين قيمة pH، أو المجال الضيق من هذه القيم، التي تتساوي فيها قيمتا الشحتين الموجبة والسلبية، وتعد من ثُمَّ الشحنة الصافية التي يحملها جزيء بروتيني، مثل الغليسين، أو جزيء معلق غرواني، مثل الجيلاتين، بسبب فقده أو كسبه بروتونات من محیطه؛ وهذه القيمة هي 6.6 للجزيء الأول و 4.7 للجزيء الثاني.		مزيج سائل من هيدروكربونات متصاوقة صيغتها العامة $C_6H_{14}$ ، تغلي بين درجتي الحرارة 54° و 61° س، تتحلل في معظم المذيبات العضوية، سريعة الالتهاب، تستعمل مذبياً و خافضاً لدرجة التجمد.
287	<b>isoelectronic</b> <i>iso-électronique</i>	متتساوي الإلكترونات صفة تطلق على الذرات والأيونات التي لها العدد ذاته من الإلكترونات، مثل الأيونين $F^-$ ، $Na^+$ ، والذرة $Ne$ ، وهي تختلف في خصائصها الفيزيائية والكيميائية.		متتساوية الهيدرونيوم ما يدل على مجموعة من محاليل كهرلية لها التركيز ذاته بأيونات الهيدرونيوم، ولا تؤثر موصلية أحدها، عند مزجها معًا، في موصلية سواه.
288	<b>isoenzymes</b> <i>isoenzymes</i>	إنزيمات متماثلة أشكال مختلفة للإنزيم تحفّز كلّها التفاعل الكيميائي نفسه، وإن بمعدلات مختلفة، وتباين فيما بينها بخصائصها الفيزيائية والكيميائية والمناعية.		نقطة تساوي درجتي التأين point isoioique
289	<b>isoflavone</b> <i>iso-flavone</i>	إيزوفلافون أشكال مختلفة للإنزيم تحفّز كلّها التفاعل الكيميائي نفسه، وإن بمعدلات مختلفة، وتباين فيما بينها بخصائصها الفيزيائية والكيميائية والمناعية.		يعزل يفصل مركبًا كيميائياً عن وسطه بغية الحصول عليه منفردًا بحالة نقية.
290	<b>isohexane</b> <i>iso-hexane</i>			يزو هكسان
291	<b>isohydric</b> <i>iso-hydrique</i>			متتساوية الهيدرونيوم
292	<b>isoionic point</b> <i>point isoioique</i>			نقطة تساوي درجتي التأين
293	<b>isolate (v)</b> <i>isoler</i>			يعزل
294	<b>isolated</b> <i>isolé</i>			معزول

		يوجد في أغلب بروتينات أنظمة الحمية.
		مصاوغ
	- شيء يفصل عن محيطه بغية إخضاعه لتفحص أو لإجراء.	واحد من جزيئين، أو أكثر، فيها العدد ذاته من النوع الذري ذاته، ولذا لها الوزن الجزيئي ذاته، إلا أنها مختلفان بالترتيب الفراغي لذراتهما، مثل البوتانول $C_4H_9OH$ ، والإيترا الإيتيلي $C_4H_{10}O$ .
299	<b>isomer</b> <i>isomère</i>	
	جملة معزولة	
295	<b>isolated system</b> <i>système isolé</i>	جملة فизيائية لا تتبادل المادة أو الطاقة مع ما يحيط بها، بخلاف الجملة المغلقة التي تتبادل الطاقة دون المادة، والجملة المفتوحة التي تتبادل المادة والطاقة.
296	<b>isolated double bond</b> <i>liaison double isolée</i>	رابطة مزدوجة معزولة واحدة عن الرابطة المزدوجة المجاورة. انظر conjugated double bond
		إيزوميراز: إنزيم مصاوغة إنزيم يحفز تفاعلات المصاوغة مثل تحويل فسفات الغلوكوز إلى فسفات الفركتوز.
300	<b>isomerase</b> <i>isomérase</i>	
		تصاوغي
		صفة لجزيئات تبدي تصاوغاً أو تتصف به، مثل الجزيئين المصاوغين، البوتان والإيترا بوتان اللذين مختلفان بوحدة على الأقل من خصائصهما.
301	<b>isomeric</b> <i>isomérique</i>	
		تصاوغي
		جزء
		صفة لجزيئات تبدي تصاوغاً أو تتصف به، مثل الجزيئين المصاوغين، البوتان والإيترا بوتان اللذين مختلفان بوحدة على الأقل من خصائصهما.
302	<b>isomerize</b> <i>isomériser</i>	يصاوغ
		يحوّل جزيئاً إلى آخر مصاوغ له.
303	<b>isomerism</b> <i>isomérie</i>	تصاوغ
		ظاهرة تبدو في مركّبين كيميائيين أو أكثر، يمويان العدد ذاته من ذرات العنصر الواحد، ولذا لها الصيغة ذاتها، إلا أنها مختلفان في الترتيب الفراغي لذراتهما في الجزيء، انظر geometrical isomerism .optical isomerism
304	<b>isomerization</b> <i>isomérisation</i>	مصاوغة
		من الحمض الأميني الأساسية في تغذية الإنسان والحيوان.



297 **isolation**  
*isolement*  
فصل مادة كيميائية نقية من مركّب أو من مزيج بإحدى طرق الفصل مثل التقشير والامتصاص والبلورة وغيرها.

298 **isoleucine**  
*isoleucine*  
أحماض أمينيّة حالي الكربوكسيل المصاوغ لللوسين، صيغته  $C_2H_5CH(CH_3)CH(NH_2)COOH$ ، وهو



تحويل مُركب إلى مصاوغ له، وهو تفاعل يستعمل بكثرة في مصافي النفط لتحويل سلاسل الهيدروكربونات المستقيمة إلى سلاسل متشعبه أكثر نجاعة في الاستعمال في وقود المحركات.

305 **isomorphic**

تشاكي

*isomorphe*

صفة لما تطابق مع آخر بشكله أو هيئته أو بنيته، مثل واحد أو أكثر من مركبات لها بنى متطابقة ب رغم اختلاف التركيب الكيميائي بينها.

306 **isomorphism**

تشاڭل

*isomorphisme*

تماثل الشكل البلوري وبنيته بين مركبات لها تراكيب كيميائية متشابهة مثل  $\text{BaSO}_4$ ,  $\text{Cu}_2\text{S}$ ,  $\text{Ag}_2\text{S}$  و  $\text{SrSO}_4$ .

307 **isonitrile**

إيزونتريل

*isonitrile*

واحد من مجموعة مركبات عضوية صيغتها  $R-\text{C}\equiv\text{N}$ ، متضاوغة مع السيانيدات  $R-\text{N}\equiv\text{C}$  وهي بمعظمها سوائل سامة عديمة اللون، تحضر بتعر الماء من الفوراميدات  $\text{RNHCHO}$ , تُنتج معقدات ثابتة مع الفلزات الانتقالية.

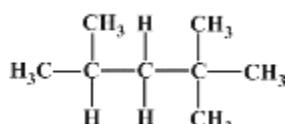
. isocyanide و carbylamine تسمى أيضاً

308 **isooctane**

إيزوأوكتان

*isoctane*

هيدروكربون سائل قابل للالتهاب، صيغته:

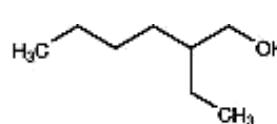


يغلي في الدرجة 99.2°س ويجمد في الدرجة

107.4°س، قليل الانحلال في الغَوْل والإيتر وعديم الانحلال في الماء. يستعمل مع المبتان النظامي لتحضير مزيج معياري لتحديد رقم الأوكتان في الغازولين، كما يستعمل مذيباً وفي عمليات الاصطناع العضوي.

309 **isooctyl alcohol***alcool isooctylique*

واحد من متصاوغات غَوْلية أولية عدة صيغتها العامة



غَوْل إيزوأوكتيلي

$\text{C}_7\text{H}_{15}\text{CH}_2\text{OH}$  يستعمل مادة متوسطة في صناعة المنظفات غير الأيونية وفي اصطناع زيوت جفوفة ومذيباً للراتينات.

310 **isoparaffin**

إيزوبارافين

*isoparaffine*

نوع متفرع السلسلة من مركبات هيدروكربونية أليفاتية، مثل ثلاثي ميتيل إيزو الببتان  $(\text{CH}_3)_3\text{C}_5\text{H}_9$  أو إيزوأوكтан، وهو النوع المتفرع من الأوكتان  $\text{C}_8\text{H}_{18}$ . النظامي

311 **isopentane**

إيزوبنتان

*isopentane*

هيدروكربون سائل طيار صيغته  $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}_2\text{H}_5$  يغلي في الدرجة 27.84°س ويجمد في الدرجة 159.89°س، يذوب في الإيتر، قليل الذوبان جداً في الغَوْل وعديم الذوبان في الماء. يؤخذ بالقطير المجزأ للبترول، يستعمل مذيباً ومادة متوسطة كيميائية.

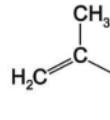
312 **isopolyacids**

إيزو متعددات الحموض

*isopolyacides*

واحد من صنف عريض من حموض معقدة تحوي الأكسجين مشتقة من حمض لا عضوي واحد بحذف الماء من جزيئين أو أكثر منه.

313 isoprene

*isoprène*

إيزوبيرن

ثنائي أولفين متافق صيغته  $\text{H}_2\text{C}=\text{C}(\text{CH}_2)=\text{CH}_2$  وهو سائل عديم اللون يغلي في الدرجة 34.1°س، ويتجدد في الدرجة 146°س، يحضر بتزع الهيدروجين من الإيزوبنتين، ويسقط من تكسير الزيوت النفطية الثقيلة. انظر isoprenoid.

314 isoprenoid

*isoprenoïd*

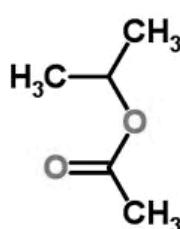
واحد من مركبات طبيعية لها بنية الإيزوبرين، مثل التريينات والمطاط والكوليسترون وستيرويدات أخرى.

315 isopropyl acetate

أسيتات إيزوبروبيلية

*acétate isopropylique*

سائل عديم اللون عطري الرائحة، صيغته:  $\text{CH}_3\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$ ، يغلي في الدرجة 89.4°س ويتجدد في الدرجة 73.4°س، لا ينحل في الماء



وينحل في معظم المذيبات العضوية، يحضر بتفاعل الغُول الإيزوبروبيلي مع حمض الأسيتيك بوجود حفاز، يستعمل في عمليات

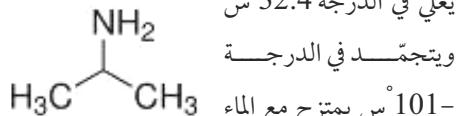
الاصطناع العضوي ومذيباً للنتروسيلولوز والصومغ الراتينية.

316 isopropyl amine

*amine isopropylique*

أمين إيزوبروبيلي

سائل طيار عديم اللون صيغته  $(\text{CH}_3)_2\text{CHNH}_2$ ، يغلي في الدرجة 32.4°س



ويتجدد في الدرجة 101°س يمتزج مع الماء

والغُول والإيتير، يحضر بتفاعل الأسيتون والأمونيا تحت الضغط، يستعمل مادةً متوسطة في صنع مسّرات المطاط وفي صناعة الأصبغة ومذيباً.

317 isopropyl alcohol

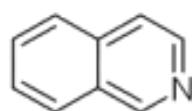
*alcool isopropylique*

غُول ثانوي صيغته  $(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$ ، وهو سائل طيار يغلي في الدرجة 82.4°س، ذواب في الماء والإيتر والإيتانول، يحضر بحلمة البروبيلين بحمض الكبريتيك، يستعمل في تحضير الأسيتون ومشتقاته ومذيباً.

318 isoquinoline

*isoquinoline*

مُركب صيغته  $\text{C}_6\text{H}_4\text{CHNCHCH}$ ، وهو سائل أو



صفائح تنصهر في الدرجة 26.48°س، يغلي في الدرجة 243°س، ذواب في الحموض اللاعضوية المددة وفي معظم المذيبات العضوية وغير ذواب في الماء، يؤخذ من قطران الفحم الحجري ويسقط. يستعمل في صناعة المبيدات الحشرية ومسّرات المطاط وفي الصناعات الصيدلانية.

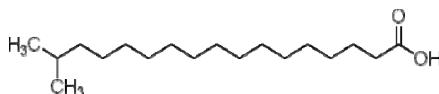
319 isostearic acid

*acide isostéarique*

اسم عام لحمض دسم مشبع صيغته  $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$

يتكون من مزيج معقد من مصاواغات ذات سلاسل

فيها تفرعات متيلية غالباً تنحل فيها بينها ولا يمكن فصل بعضها عن بعض. شبيهة في استعمالاتها بحمض الستياريك (حمض الشمع) وحمض الأولييك (حمض الزيت).

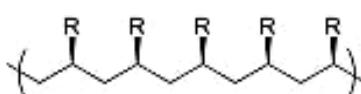


**320 isosteric** متماثل فراغي (تشكيلي)  
*isostérique*  
 صفة تطلق على أحد جزيئين مكونين من ذرات مختلفة ومتماثلين في بعض خصائصهما الفيزيائية، نتيجة تمايز تشكيلاته إلكترونات التكافؤ فيها.

**321 isosterism** تمايز فراغي (تشكيلي)  
*isostérisme*  
 تمايز الخصائص الفيزيائية بين أيونات وذرات ومركبات عناصر مختلفة نتيجة تشابه أو تطابق تشكيلات إلكترونات تكافؤها.

**322 isotactic** ترتيبية  
*isotactique*  
 بلمر بلوري تتكرر واحداته الأساسية على نحو منتظم في بنائه الإلكترونية الفراغية.

**323 isotactic polymer** بلمر ترتيبية  
*polymère isotactique*  
 بلمر بلوري تقع كل مبادلاته، التي ليست من بنائه الهيكلية الأساسية، فوق أو تحت سلسلة هذه البنية عندما تكون على استقامة واحدة.



**324 isotherm** خط ثابت درجة الحرارة  
*isotherme*

- خط على خريطة مناخية يصل بين النقاط التي تتساوى درجات حرارتها.

- خط على مخطط علاقة ترموديناميكية يظهر العلاقة بين متحولين، مثل علاقة الضغط بالحجم، عند ثبات درجة الحرارة. يسمى أيضاً .isothermal

**325 isothermal change** تغير ثابت درجة الحرارة  
*changement isotherme*  
 تحول يجري في درجة حرارة ثابتة تبادل الجملة المتحولة خلاله الحرارة مع محيطها على نحو يبقى درجة حرارتها ثابتة.

**326 isothermic** ثابت درجة الحرارة  
*isotherme*  
 انظر isotherm

**327 isotonic** ثابت التوتر  
*isotonique*  
 محلول ضغطه الخلوي يساوي ضغط محلول آخر، مثل محلول الملح الفيزيولوجي والدم البشري.

**328 isotope** نظير  
*isotope*  
 مكان Gr.lopos واحد من نوعين أو أكثر من ذرات عنصر كيميائي واحد لها كلها العدد الذري ذاته وأعداد كتليلة مختلفة، وتشغل من ثمّ الموضع ذاته في الجدول الدوري، متماثلة في خصائصها الكيميائية ومتباينة في خصائصها الفيزيائية، مثل الهيدروجين  $H^1$  والدوتيديوم  $H^2$  والتربيوم  $H^3$ .

**329 isotope effect** مفعول النظير  
*effet d'isotope*

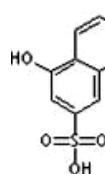
	مفعول ناجم عن التأثير الذي يحدّث تبادل الكتلة بين ذرات نظام العنصر الواحد في بعض خصائصه، مثل كثافته أو طيفه.	333 <b>isotropy</b> <i>isotropie</i>	متناهي تساوي خاصية ما، في وسط، في سائر المناخي والاتجاهات التي تقامس فيها.
330 <b>isotopic</b> <i>isotopique</i>	نظيري صفة تدل على نظير أو ترتبط به.	334 <b>isotropic</b> <i>isotropique</i>	متناهي صفة تطلق على البلورات المكعبة بوجه خاص للدلالة على تمايز خصائصها مثل الناقلية الحرارية والكهرباءائية وسواءها.
331 <b>isotopic labelling</b> <i>marquage isotopique</i>	وسم نظيري تَسْبِعُ مسَارِ عَنْصِرٍ فِي تَفَاعُلٍ كِيمِيَّيٍّ أَوْ فِيَزِيَّيٍّ أَوْ حَيَويٍّ بِإِدْخَالِ مَقْدَارٍ ضَئِيلٍ مِنْ نَظِيرِهِ الْمُشَعِّ مَعَهُ فِي سِيَاقِ التَّفَاعُلِ.	335 <b>isovalent conjugation</b> <i>isovalent conjugation</i>	ترافق متساوي التكافؤات ترتيب للروابط في جزيء يتيح صياغة بنى مختلفة منها تحوي أعداداً متساوية من الروابط كما في جزيء $C_6H_6$ .
332 <b>isotope number</b> <i>nombre isotopique</i>	عدد نظيري الفرق بين عدد النترونات وعدد البروتونات في نواة ذرية.		

\* \* \*

# - J -

**1 J acid**

*acide J*



حمض سولفوني بلوري صيغته  $\text{NH}_2\text{C}_{10}\text{H}_5(\text{OH})\text{SO}_3\text{H}$   
الانحلال في الماء البارد، ينحل  
في الماء الساخن، يستعمل  
بالدرجة الأولى مادة متوسطة في صنع أصبغة آزو.

**الحمض J**



معدن على هيئة بلورات  
ليفية أحادية الميل  
صيغته  $\text{NaAlSi}_2\text{O}_6$   
يُنتج عند قطعه أفضل  
أنواع اليشم.

**2 jacket**

قميص، غلاف

*enveloppe, chemise*

غلاف غير ناقل للحرارة، أو هو حيز داخلي يجري  
فيه مائع ذو درجة حرارة متحكم بها مثل غلاف  
تبريد أسطوانات ماء محركات السيارات.

**3 Jacquemart's reagent**

كافش جاكمارت

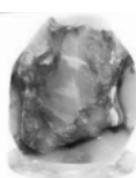
*réactif de Jacquemart*

كافش تحليلي يستعمل في اختبار الغُول الإيتيلي،  
وهو محلول مائي لنيترات الزئبق II وحمض النتريك.

**4 jade**

*jade*

Lat.ilia



يشب، يشم

حجر كريم قاس ذو بنية  
متراصة ولون أخضر غامق،  
مائل إلى البياض أحياناً، يؤخذ  
من الجاديت أو النفريت.

**5 jadeite**

*jadéite*

جاديت

**6 Janovsky reaction**

*réaction de Janovsky*

تفاعل الألدهيدات والكيتونات التي فيها زمر  
ميثيلينية في الموضع ألفا، مع ميتاثنائي نترو مركبات  
بنزينية بوجود قاعدة قوية، يولد لوناً أرجوانيّاً  
شدیداً، يستعمل لكشف المركبات الكربونيلية.

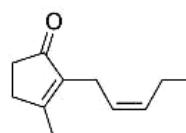
**7 jasmine oil**

*huile de jasmin*

زيت عطري ذو رائحة شذوذية، يستخرج بتفع زهور  
الياسمين، ويستعمل في صنع العطور.

**8 jasmone**

*jasmone*



كيتون سائل صيغته  
 $\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{O}$ ، يشتق من  
البنتين الحلقي ، رائحته  
مثل رائحة الياسمين، يستعمل في صنع العطور.

**9 Javelle water**

*eau de Javelle*

محلول مائي تحت كلوريت الصوديوم  $\text{NaOCl}$  أو  
تحت كلوريت البوتاسيوم، يستعمل مطهرًا وقاصرًا.

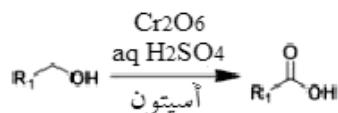
**ماء جافيل**

10 jet نفاث، نفث

*jet*

Lat. *iectare*

- تيار قوي من غاز أو سائل أو بخار يتدفق من فوهه.
- منفثٌ يتدفق منه بشدة غاز أو سائل.



11 jet fuel وقود نفاث

*jet fuel*

وقود للطائرات النفاثة، قوامه الكيروسين وقد تضاف إليه مركبات نفطية لخفض درجة اشتعاله من 52° س إلى 43° س.

12 Jojoba oil زيت جوجوبا

*huile de jojoba*

سائل عديم اللون والرائحة، يؤخذ من زيوت بذور بعض النباتات، يستعمل في صنع زيوت التزييت المعرضة لضغط شديد وبديلاً عن شمع كربنوبا وشمع العسل وزيت العنبر.

13 Jones oxidation أكسدة جونز

*oxidation de Jones*

أكسدة الأغوال الأولية والثانوية إلى حمض وكيتونات بإضافة مقادير محددة بدقة من محلول أكسيد الكروم  $\text{Cr}_2\text{O}_7$  في حمض الكبريتิก المدده، إلى محلول الغول في الأسيتون.

قانون جول Joule's law

*loi de Joule*

قانون ينص على أن الطاقة الداخلية لغاز كامل تتوقف على درجة حرارته فقط. لا يصح تطبيق هذا القانون بدقة في حالة الضغوط المرتفعة.

15 Joule-Thomson effect مفعول جول-تومسون

*effet de Joule-Thomson*

تغير في درجة حرارة غاز عند تقليله تدريجياً مكظوماً عبر سداة مسامية، من ضغط مرتفع إلى ضغط أخفض. وهذا المفعول هو سبب عدم صحة قانون جول في حالة الضغوط المرتفعة.

16 juvenile hormone هرمون الحَدَّة

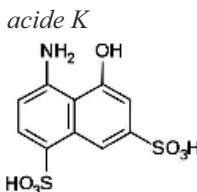
*hormone juvénile*

واحد من هرمونات عدة تؤخر تطور الحشرات في طور اليُرقة. تدعى كذلك لأنها تعيق إنضاج الحشرات بالمحافظة على حالتها وهي حَدَّة.

\* \* \*

# - K -

## 1 K acid



حمض يُشتق من حمض ثلاثي سلفونيك أمين النفتيل، صيغته  $C_{10}H_4NH_2OH(HSO_3)_2$ ، يستعمل في صناعة الأصبغة.

## الحمض k

## 2 kainite

kainite



يوجد نحيفاً في الطبيعة كتلاً حبيبية غير منتظمة بألوان مختلفة من الأبيض إلى الزهري فالأسود. يستعمل، بأشكاله الطبيعية هذه، سهاداً، ويُعدُّ مصدرًا للأملاح البوتاسيوم والمغنيزيوم.

## كاينيت

ملح مضاعف للبوتاسيوم والمغنيزيوم: صيغته:  $MgSO_4 \cdot KCl \cdot 3H_2O$

## 3 kaolin

kaolin



مسحوق ناعم من سيليكات الألومنيوم ذو لون أبيض، مصفر أو رمادي، ودرجة انصهار مرتفعة. وهو الأكثر تحملًا للحرارة من بين كل أنواع الغضار.

قوامه الرئيسي الكاولينيت، لا ينحل في كلٍّ من الماء

## كاولين

والحموض المددة والهيدروكسيدات القلوية. يستعمل مصدراً أساسياً لأكسيد الألومنيوم ومادة مازة لترويق السوائل ولصنع عوازل كهربائية. يسمى أيضاً غضار صيني china clay.

## 4 kaolinite

kaolinite

مُرَكَّب غضارى صيغته  $Al_2O_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 2H_2O$ ، يعدُّ المكون الرئيسي للكاولين ولمركبات غضارى أخرى، يتكون من صفائح من السيليكون المشاركة مع الألومنيا، لونه بين الأبيض والأصفر والرمادي.

## 5 karbutilate

karbutilate

مُرَكَّب صلب صيغته  $C_{14}H_{21}N_3O_3$ ، ينصلب بين الدرجتين  $176^{\circ}$  و  $177^{\circ}$  س، ذو لون أبيض مسمر، يستعمل ميداً للأعشاب الطفيليَّة في الأراضي غير المزروعة.

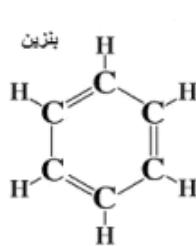
## 6 Karl-Fischer reagent

*réactif de Karl-Fischer*

محلول عديم اللون، يتكون بحل البيريدين وثنائي أكسيد الكبريت واليود في الميتانول اللامائي، يتلوَّن بوجود الماء بلونبني أو أصفر، ويستعمل لذلك لتعيين كمية الماء في العديد من المواد.

**7 Kekule structure***structure de Kékulé*

صيغة بنوية تمثل فيها الروابط التكافؤية بخطوط

**صيغة كيكوله**

صغيرة، وبخاصة تمثيل جزيء البنزين بحلقة سداسية. قدّمت هذه الصيغة إسهاماً كبيراً للكيمياء العضوية

النظرية، وعُدّت في حينها أعظم تبيّن علمي تحقّق في مجال الكيمياء العضوية.

**8 Kelvin scale***échelle de Kelvin*

بدرجات الحرارة (t) في سلم سلزبيوس بالعلاقة:

$$T = t + 273$$

**9 keratin***kératine*

صنف من بروتينات ليفية طبيعية تحوي الكبريت، تتميز بمحتواها العالي من السيستين والأرجينين كحموض أمينية غالبة. تكون الأساس الكيميائي للبشرة وللمشتقات المرتبطة بها مثل الشعر والأظفار وحوارف الحيوانات وقرونها. تختلف عن البروتينات الأخرى بكونها غير قابلة للهضم بإنزيمات العصارة المعدية.

**كيراتين****10 keratinase***kéraninase*

إنزيم ينحل في الماء، ويقدر على هضم الكيراتين من الصوف وغيرها، يستعمل لذلك مزيجاً للشعر عن جلد الإنسان والحيوان، يفقد فعاليته عند تسخينه إلى درجة 100° س.

**11 kernite***kernite***كرنيت**

أحد أشكال بورات الصوديوم، صيغته  $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$  يوجد ممّيّهاً في الطبيعة

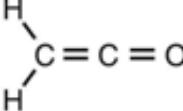
بلورات أحادية الميل سهلة الانفلاق، عديمة اللون أو بيضاء، ذات بريق زجاجي، يعد المصدر الرئيسي للبوريكس ولمرّكات البور.

**12 kerosene (kerosine)****كريوسين**

هيدروكربون ملتهب، أقل تطايرًا من الغازولين يؤخذ من منتجات تقطير النفط بين الدرجتين 180° و300° س، يستعمل وقوداً في مصابيح الإنارة ولتسخين وفي المحركات النفاثة وأساسياً لمبيدات حشرية.

**13 ketal***cétal***كيتال**

أسيتال كيتوني، صيغته العامة  $\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{OR}'$  وهو سائل عديم اللون يستحصل بتفاعل الأسيتيلين مع الأغوان بوجود  $\text{BF}_3$  و  $\text{Hg}$ .

14	<b>ketene</b> <i>cétène</i>	كيتين غاز عديم اللون كريه الرائحة صيغته $\text{CH}_2 = \text{C} = \text{O}$  يتبلمر بسرعة ولا يمكن تخزينه في حالته الغازية. يميع في الدرجة -56°C. ويتجمد في الدرجة -151°C. يُصطنع بالتحلل الحراري للأسيتون أو حمض الأسيتيك، بإمرار أبخرتها في أنبوب مسخن حتى 500-600°C. يستعمل عميلًّا أستلة ومادةً أولية للعديد من المستجات المهمة.	18	<b>keto-enol tautomerism</b> <i>tautomerism cétoénolique</i>	صنوانية (مصاوغة) تصاوغ يتوازن فيه متصاوغان عضويان أحدهما كيتوبي وثانيهما إينولي، يرجع إلى انتقال ذرة هيدروجين بين ذرة أكسجين في المجموعة الكربونيلية وذرة كربون مجاورة لها. يبني حمض الأسيتو أسيتيك هذه الصنوانية كما فيما يلي:
15	<b>ketimine</b> <i>kétilmine</i>	كيتيمين مُركب عضوي يحوي المجموعة الثانية التكافؤ ( $\text{C}=\text{NH}$ )، مثاله قاعدة شيف $\text{R}_1\text{C}(\text{NR}_3)=\text{N}=\text{R}_2$ أو $\text{R}_2\text{C}=\text{NR}$ . ينشأ بتكافث الكيتون مع الأمونيا أو مع أمين أولي.	19	<b>ketogenesis</b> <i>cétogénèse</i>	تكوين الكيتون إنتاج أجسام كيتونية، كما في مرض السكري، أو في ظروف أخرى من الاستقلاب الضعيف.
16	<b>keto -(ket-)</b> <i>céto</i>	كتيو سابقة: ما يحوي الزمرة الكيتونية $\text{C} = \text{O}$ ، وتكون باستبدال ذرة $\text{O}$ بذرتي $\text{H}$ في مجموعة ميتيلينية، وتدل على مركبات عضوية نوعية.	20	<b>ketogenic hormone</b> <i>hormone céto-génique</i>	هرمون كيتوبي هرمون يُشتق من خلاصة الفص الخلفي للغدة النخامية التي تحدث على استقلاب الدهون الدسمة.
17	<b>keto acid</b> <i>acide céto</i>	حمض كيتو مُركب هو حمض وكيتون بآن واحد مثل حمض الأسيتو أسيتيك الذي يعد الشكل بيتا لحمض كيتوبي.	21	<b>ketoglutaric acid</b> <i>acide cétoglutarique</i>	حمض الكيتو غلوتاريك أحد متصاوغين بلوريين، ألفا وبيتا، لحمض الغلوتاريك. صيغتها $\text{HOOCCH}_2\text{CH}_2\text{COCOOH}$ ، يؤدي المصاوغ ألفا دورًا هاماً في استقلاب الدهون، كما في حلقة كربوس، في حين يستعمل المصاوغ بيتا في عمليات الاصطناع العضوي.
22	<b>ketohexose</b> <i>cétohexose</i>	كيتوهكسوز أحادي كربوهيدرات هكسوزي، مثل الفركتوز والسوربوز، في بنيته زمرة كيتونية.			

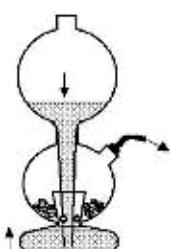
23	<b>ketol</b> <i>cétol</i>	كيتول ketone	المرّكبات نواتج استقلاب ستيروييدات قشرة الكظر والستيروييدات المنسليّة.
	مرّكب، مثل الأسيلوين $\text{RCOCH(OH)R}'$ ، هو غُول وكيتون بآن واحد.		
24	<b>ketone</b> <i>cétone</i>	كيتون ketone	كيتون يحوي ثلات ذرات كربون، أبسط أنواعه مصاوغ للغليسيرالديهيد، صيغته $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3$ يسمى أيضًا ثنائي هيدروكسي الأسيتون.
	صنف من مرّكبات عضوية صيغتها العامة $\text{R}_2\text{C}=\text{O}$ ، حيث $\text{R}$ و $\text{R}'$ مجموعات ألكيلية أليفاتية متّسّلة أو مختلفة أو أليفاتية حلقيّة أو عطريّة، تشتق بأكسدة الأغوال الثانويّة، أبسط أفرادها الأسيتون $\text{H}_3\text{C}-\text{C}(=\text{O})-\text{C}(\text{H}_3\text{C})_2$ ، تستعمل مذيبات للمشتقات السيلولوزيّة وفي صناعة الدهانات والمتفجرات.		
25	<b>ketone bodies</b> <i>corps cétoniques</i>	أجسام كيتونية ketone bodies	حمض الكيتوفاليريک $\text{C}_5\text{H}_8\text{O}_3$ يتبلور صفائح تنصهر بين الدرجتين $33^{\circ}\text{S}$ و $35^{\circ}\text{S}$ وتغلي بين الدرجتين $245^{\circ}\text{S}$ و $246^{\circ}\text{S}$ ، تتحل في الماء والإيتروالكلورفوروم؛ يستعمل في صنع اللدائن والمطاط والخيوط الصناعية والمواد الصيدلانية. يسمى أيضًا levulinic acid.
	مرّكبات عضوية ثلاثة هي الأسيتون وحمض الأسيتو أسيتيك وحمض بيتا الهيدروكسي بوتيريك، تُعدُّ متجاذبات استقلاب الحموض الدسمة، ترتفع في الدم والبول في مرض السكري وعند عدم اكتفاء الاستقلاب.		
26	<b>ketose</b> <i>cétose</i>	كيتوز ketose	كيتوكسيم $\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{NH}_2$ مشتق أوكسيمي للكيتون.
	.ketohexose انظر		
27	<b>ketosis</b> <i>cétose</i>	فرط الكيتون في الجسم ketosis	طريقة كيز $\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{NH}_2$ طريقة لتحضير الغول الصرف، يُقطّر فيها مزيج من محلول مائي للغول بتركيز 95٪، والبنزين، حيث يؤخذ من رأس عمود التقطير مزيج أزيوتوري من المكونات الثلاثة، والغول الصرف من أسفله. يعالج محلول الأزيوتوري لاسترجاع البنزين والغول ويعاد استعمالها.
	ازدياد كمية الكيتون في الجسم مصحوبة بمرض البوالة السكريّة. يسمى أيضًا ketoacidosis.		
28	<b>ketosteroid</b> <i>cétostéroïde</i>	كيتوستيرويد ketosteroid	طريقة كيز $\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{NH}_2$ طريقة لتحضير الغول الصرف، يُقطّر فيها مزيج من محلول مائي للغول بتركيز 95٪، والبنزين، حيث يؤخذ من رأس عمود التقطير مزيج أزيوتوري من المكونات الثلاثة، والغول الصرف من أسفله. يعالج محلول الأزيوتوري لاسترجاع البنزين والغول ويعاد استعمالها.
	ستيرويد، مثل الأندرостيرون والكورتيزون والإسترون، فيه مجموعة كيتونية، وتُعدُّ هذه		

33	<b>Kiliani reaction</b>	تفاعل كيليانى <i>réaction de Kiliani</i>	لزوجة حركية اللزوجة المطلقة لائع، مقيسة بالبواز، أو بالستيبيواز، مقسومة على كثافته، مقيسة في الشروط ذاتها، وتقدر بالستوك أو بالستيستوك. انظر viscosity.
34	<b>kiln</b>	قَمِين <i>four</i> Lat. culina	حرّكى ما يتعلّق بالحركة أو القوى والطاقة المرتبطة بها أو المؤثرة فيها.
		أسطوانة مقاومة للنار، ثابتة أو دوارة، تستعمل لتكميل الجير والمغنيزيا والخامات وحرق المخلفات أو الفضلات الغازية والسائلة والصلبة.	
35	<b>kilo-</b>	كيلو <i>kilo-</i>	كيميا حركية الفرع من الكيمياء الذي يهتم بدراسة بعض خصائص التفاعلات الكيميائية مثل معدل التفاعل والعوامل المؤثرة فيه، من ضغط ودرجة حرارة وتراكيز، وأآلية التفاعل وتأثير المحفّاز فيها.
		سابقة تدل على $10^3$ من الوحدة الملحقة بها، مثل كيلو كالوري وكيلوجول وكيلوغرام.	
36	<b>kilogram</b>	كيلوغرام <i>kilogram</i>	طاقة حركية الطاقة التي يكتسبها جسم بسبب حركته، وتساوي في الميكانيك التقليدي $\frac{1}{2}mv^2$ حيث $m$ كتلة الجسم في مربع سرعته.
		واحدة الكتلة في جملة الوحدات الدولية SI، وهي كتلة أسطوانة من البلاتين والإيريديوم محفوظة في المكتب الدولي للأوزان والمقاييس في مدينة سيفير في فرنسا قرب باريس، وتساوي تقريرياً كتلة $1000\text{ cm}^3$ من الماء في درجة حرارة كثافته العظمى؛ كما يعاد الكيلوغرام الثقل واحد الأوزان، وهو وزن كتلة كيلوغرام واحد في موقع يكون تسارع الثقالة فيه هو التسارع النظامي ويبلغ $9.80665\text{ m/s}^2$ .	
37	<b>kinase</b>	كيناز <i>kinase</i>	كمون تحركي الفرق بين الطاقة الحركية والطاقة الكامنة لجملة مادية متراكمة، يُعبّر عنه بدلاله دالة لإحداثيات موقع الجملة ومشتقاتها بدلاله الزمن.
		إنزيم، مثل الهاكسوكيناز، يحفّز عملية انتقال المجموعات الفسفاتية من ثلاثة فسفات الأدينوزين (ATP) إلى الركازة النهائية.	
38	<b>kinematic viscosity</b>	viscosité cinématique	النظرية الحركية للغازات <i>théorie cinétique des gas</i>
		اللزوجة المطلقة لائع، مقيسة بالبواز، أو بالستيبيواز، مقسومة على كثافته، مقيسة في الشروط ذاتها، وتقدر بالستوك أو بالستيستوك. انظر viscosity.	نظيرية تقوم على تعبير رياضي عن العلاقة بين ضغط الغاز ودرجة حرارته وحجمه، خلاصتها:

- تحرّك جزيئات الغاز حرّكةً مستمرةً، وفق مسارات مستقيمة وبسرعات تحدّدها طاقتها الحركية.
- تصطدم هذه الجزيئات فيما بينها اصطدامات مرنة لا تفقد معها عزومها بل تبدل سرعتها واتجاهات حركتها.
- تصدم هذه الجزيئات جدران الوعاء الذي يحويها مسببة ضغط الغاز.
- يعبر عن العلاقة بين ضغط الغاز الكامل وحجمه ودرجة حرارته بالعلاقة:  $PV=nRT$ .
- . انظر **gas constant**

**44 kinetics** علم التحرّك، التحرّكيات  
*cinétique*  
فرع من الكيمياء الفيزيائية يعني بدراسة معدل التغيير الحاصل في تفاعلات جمل كيميائية أو فيزيائية، والآلية المؤثرة فيه.

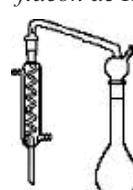
**45 Kipp's apparatus** جهاز كيب  
*appareil de kipp*  
جهاز تحضير فيه الغازات من تفاعل جسم سائل مع جسم صلب. يتشكّل من ثلاثة كرات في أعلىها قمع يمتد نحو أدناها حيث يوضع السائل، في حين يوضع الصلب في الكرة الوسطى. يستعمل هذا الجهاز في المخابر لتحضير غاز  $H_2S$  من تفاعل حمض الهيدروكلوريك (HCl) مع سلفيد الحديد II (FeS).



**46 Kjeldahl method** طريقة كيلدال  
*méthode de Kjeldahl*

طريقة لتحديد الأزوٰت في المُركّبات العضوية، تضاف فيها كمية ضئيلة من سلفات البوتاسيوم اللامائة إلى عينة من المُركّب، ويُسخن المزيج مع حمض الكبريتيك المركز في قارورة كيلدال حتى الغليان، ثم يُقلّون ويقطّر منه غاز الأمونيا  $NH_3$ ، ويُجمع في محلول حمضي معايير بغية تحديد مقداره.

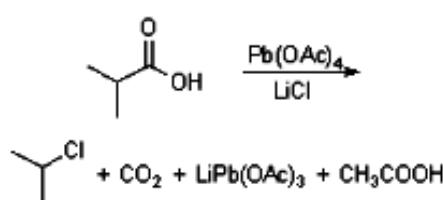
**47 Kjeldahl flask** قارورة كيلدال  
*flacon de Kjeldahl*



قارورة زجاجية طويلة العنق مستديرة القاع يجري فيها تفاعل كيلدال.

**48 knocking** دق، صدمة  
*choc*  
ميل الغازولين وغيره من أنواع الوقود لإصدار صوت يشبه الطّرق عند احتراقه، ينتج عن اشتعال جزء منه في رأس الأسطوانة بفعل أكسدة آنية وليس بفعل شرارة الإيقاد. يُدلّ عليه برقم الأوكتان في الغازولين وبرقم السيستان في وقود الدiesel.  
انظر **octane number**

**49 Kochi reaction** تفاعل كوشي  
*réaction de Kochi*  
تفاعل تُصطنع به كلوريدات عضوية بحذف غاز  $CO_2$  من حموض كربوكسيلية بوجود رباعي أسيتات الرصاص وكلوريد الليتيوم.



## 50 Kohlraush law

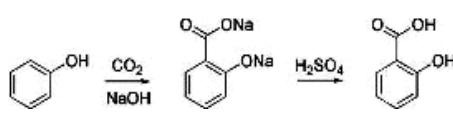
*loi de kohlraush*

قانون ينص على أن حركة أيونات في محلول شديد التمدد تتوقف على طبيعة المذيب وعلى قيمة فرق الكمون المسلط عليه ولا تتوقف على الأيونات الأخرى فيه، لذلك تكون الموصولة الكلية في محلول متساوية جموع موصليات أيوناته وكاتيوناته.

## 51 Kolbe-Schmitt synthesis

*synthèse de Kolbe-Schmitt*

تفاعل ثاني أكسيد الكربون مع فينوكسيد الصوديوم في الدرجة 25° س لإنتاج حمض الصفاصاف (حمض الساليسيليك).



## 52 Kreb's cycle

*cycle de Kreb*

سلسلة تفاعلات إنزيمية تجري في خلايا العضوية الحية الهوائية ينشأ فيها حمض البيروفيك من استقلاب مركبات كربوهيدراتية، ويتحول إلى CO<sub>2</sub> و H<sub>2</sub>O. تخزن الطاقة الناتجة عن هذه التحولات على روابط فسفاتية (في ثلاثي فسفات الأدينوزين) وتكون متاحة للاستعمال في عمليات حيوية مثل العمل العضلي. تسمى أيضًا citric acid cycle و .tricarboxylic acid cycle

## قانون كولروش

## 53 krypton

*krypton*

محتجب

غاز خامل رمزه Kr عدده الذري 36 وكتلته الذرية النسبية 83.80. درجة تميّعه -152.9° س ودرجة تحمّده 157.9° س. وهو أحادي الذرة عديم اللون، يقع في الفصيلة صفر من الجدول الدوري، يوجد في الهواء بنسبة ضئيلة لا تتعدي جزءاً واحداً في مليون جزء، ويخضر بالتطهير المجزأ للهواء الممبع. يستعمل في مصابيح الإنارة.

## كريتون

## 54 kynurenine

*kinurénine*

حمض أميني صيغته:  $\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{COCH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$

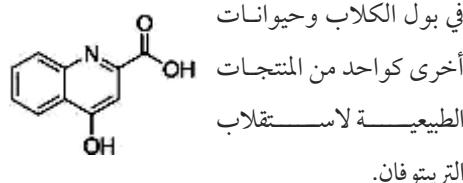
يوجد في بول حيوانات مختلفة كواحد من المنتجات الطبيعية لاستقلاب التريبتوفان. يُنتج حمض الكينورينيك ومنتجات أخرى.

## 55 kynurenic acid

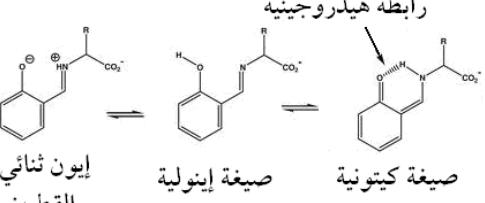
*acide kinurénique*

حمض بلوري صيغته  $\text{C}_9\text{H}_5\text{N}(\text{OH})\text{COOH}$ ، يوجد

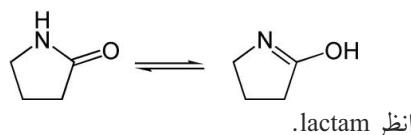
في بول الكلاب وحيوانات أخرى كواحد من المنتجات الطبيعية لاستقلاب التريبتوفان.



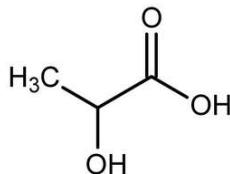
# - L -

<b>1 label</b>	وَسْمٌ، لصيقة توسيم <i>marque, désignation</i>	تقليل، قلق <i>lability</i>
	سِمَةٌ أو علامة أو لصيقة تلحق بشيءٍ يتيح تمييزه وَتَعْرُفُهُ، مثل ذرة موسومة.	حالة عدم الاستقرار التي يكون عليها مركب ما.
<b>2 labeled atom</b>	ذرة موسومة <i>atome marqué</i>	مخبر، مختبر <i>laboratory</i>
	ذرة من نظير مشع، مثل $C^{14}$ ، أو من نظير مميز بكتلته، تدخل في بنية جزيء أو مركب لتبني مساره في تفاعل كيميائي أو بиولوجي، مثل وسم مجموعة الكريبوكسيل في الغليسين بالنظير $C^{14}$ .	مكان معدٌ ومجهز للقيام بدراسات تجريبية في فروع العلوم المختلفة، أو لتطبيق المبادئ والمعارف العلمية في الاختبار والتحليل، وفي تحضير مركبات بمقادير صغيرة.
<b>3 labile</b>	مقلقل، قلق <i>labil</i>	قصور <i>deficit</i>
	Lat.labilis صفة تطلق على مركب غير مستقر كيميائياً، وتدل على سهولة انشطار جزيئه أو إعادة ترتيب مكوناته أو غير ذلك من مظاهر عدم الاستقرار، بسبب الحرارة أو الأكسدة أو أي عميل آخر.	واقع وحالة جملة ينقصها ويعوزها مكون أو وظيفة.
	رابطة هيدروجينية 	صمغ اللّك <i>lacquer</i>
	إيون ثانوي القطفين	صمغ اللّك <i>lacquer</i>
	صيغة إيسولية صيغة كيتونية	مُركب عضوي اصطناعي سائل، ملون أو عديم اللون، يجف بعد تطبيقه لتبيّن مكون طيار فيه مكوناً غشاء رقيقاً، يستعمل لأغراض صناعية متعددة مثل كسو الفلزات لإبراز لمعانها أو للمحيلولة دون كمدها.
<b>4 labile complex</b>	معقد مقلقل <i>complex labile</i>	لاكتام <i>lactame</i>
	معقد يشارك في التفاعلات السريعة جداً، وبخاصة في العديد من تفاعلات التبادل بين الريبيطات. انظر ligand.	أميد حلقي تتتجه حوض أمينية كربوكسيلية بفقدانها جزيء ماء من مجموعتها الأمينية والكريبوكسيلية، وتميّز بوجود الزمرة CONH- في حلقاتها.
<b>5 lability</b>		
<b>6 laboratory</b>		
<b>7 lack</b>		
<b>8 lacquer</b>		صمغ اللّك <i>lacquer</i>
<b>9 lactam</b>		لاكتام <i>lactame</i>
<b>10 lactase</b>		لاكتاز <i>lactase</i>

إنزيم يعمل على حلمة اللاكتوز وسواء من الغالاكتوزيدات (بيتا) إلى غلوكوز وغالاكتوز، يوجد بخاصة في أمعاء الثدييات الفتية وفي الخماير.



#### 11 lactic acid acide lactique

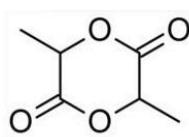


#### حمض اللاكتيك (اللبن)

حمض ألفا هيدروكسي،  
صيغته  $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$   
ماسن للرطوبة، يوجد

على ثلاثة أشكال متصاوقة ضوئياً: مصاوغ يميني يوجد على نحو طبيعي في الدم وفي النسيج العضلي كناتج استقلاب الغلوكوز والغликوجين، ومصاوغ يساري ينشأ بالتخمر البيولوجي للسكروز، ومصاوغ راسيمي ينشأ بالتخمر البكتيري للحليب الخامض والبيرة والمخللات.

#### 12 lactide lactide



#### لاكتيد

إستر ثائي حلقي بلوري  
صيغته  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_4$ ، ينشأ  
بأسترة ذاتية بين جزيئين

من حمض اللاكتيك أو من ألفا هيدروكسي حمض آخر سواه. معظم هذه الإسترات صلب ذو درجة انصهار منخفضة، تتحلله بالقواعد بسهولة معايدة توليد الحموض التي اشتقت منها.

#### 13 lactim lactim

واحد من صنف من إيميدات هيدروكسيلية متصاوقة صنوياً مع اللاكتام، تميز بوجود زمرة إنولية  $=\text{N}(\text{OH})=\text{C}(=\text{O})-$  فيها.

#### 14 lactoferrin

#### lactoférrine

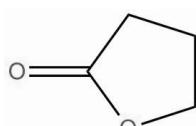
بروتين يتدخل في عمليات الاستقلاب التي يشارك فيها الحديد عاملاً على ربطه. متوفّر في الحليب واللعاب والإفرازات المعوية.

#### لاكتوفيرين

#### lactoférrine

#### 15 lactone

#### lactone



إستر حلقي تتجه حموض  
كربوكسيلية هيدروكسيلية  
بفقدانها جزءاً من الماء من

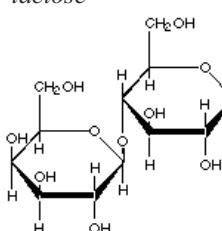
مجموعتيها الهيدروكسيلية والكربوكسيلية وتتميز  
بوجود الزمرة  $-\text{OCO}-$  في حلقتها؛ تصنف تبعاً  
لموقع الزمرة الهيدروكسيلية في صيغة الحمض الأم:  
مثل غالما لاكتون من الحمض غالما هيدروكسي،  
ودلتا لاكتون من الحمض دلتا هيدروكسي.

#### لاكتون

#### 16 lactose

#### lactose

#### لاكتوز، سكر الحليب

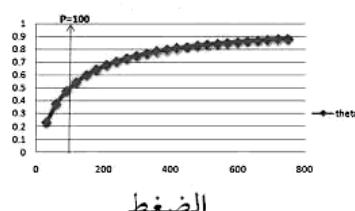


سكريد ثائي مُرجع  
يميني التدوير، صيغته  
 $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ ، يوجد في  
الحليب، وهو أقل

انحلالاً في الماء من  
الغلوكوز والسكروز، يُنتج بحلمهته الغلوكوز  
والغالاكتوز، كما يُنتج بالتخمر البكتيري حمض  
اللاكتيك (اللبن). يستعمل في الطب والأطعمة،  
يسمي أيضاً سكر الحليب.

17	<b>lag</b>	تلّكُّو، تَخَلْفٌ <i>retard, décalage</i>	23	<b>lamp black</b>	سِنَاجٌ <i>noir de fumée</i>
		تَخَلْفٌ ظاهرة عن ظاهرة أخرى وثيقة الصلة بها، أو تأخرها عنها، مثل تأخر ظهور أثر فيزيائي عن سبب حدوثه.			مسحوق رمادي ينشأ عن احتراق مُرَكَّبات هيدروكربونية سائلة احتراقًا غير تام، يحتوي، عدا الكربون، مواد زيتية، ويستعمل بالدرجة الأولى صباغاً وفي أحبار الطباعة.
18	<b>Lambert-Beer law</b>	قانون لامبرت - بير <i>loi de Lambert-Beer</i>	24	<b>Langmuir adsorption isotherm</b>	خطُّ امتراز لأنغموير في درجة حرارة ثابتة <i>isotherme d'adsorption de Langmuir</i>
		قانون ينص على تناسب اللوغاريتم السالب لنفوذية مادة مع سُمكِّها، وتكون ثابتة التناسب، في حالة اللوغاريتم الطبيعي، هي معامل امتصاص المادة. يسمى أيضًا قانون بوغر .Bouguer's law			خطُّ يعبر عن نشوء طبقة أحادية ممتزة من غاز على سطح صلب في درجة حرارة ثابتة.
19	<b>laminar flow</b>	جريان صفحي <i>coulée laminaire</i>	25	<b>Langmuir isotherm</b>	خطُّ ثبات درجة الحرارة لأنغموير <i>isotherme de Langmuir</i>
		تدفق انسيابي لمائع لزج لا يقبل الانضغاط قرب جدار صلب، حيث تتحرّك سائر جزيئاته في مسارات محدّدة ومنفصلة.			خطُّ ترسمه معادلة تعبّر عن مقدار الغاز الممتز على سطح صلب بدلالة ضغطه مع بقاء درجة الحرارة ثابتة: $\theta = \frac{bP}{1+bP}$ حيث: $\theta$ الجزء الكسري من السطح المغطى بالغاز، $P$ ضغط الغاز في حالة التوازن و $b$ مقدار ثابت يدعى معامل الامتراز، وهو ثابت التوازن الحاصل.
20	<b>laminated metal</b>	فلز صفائحٍ <i>métal laminé</i>			
		تشكيل فلزي من طبقتين أو أكثر متلصقتين بغيراء أو بسواء، تكونان لوحًا أو قضيبًا.			
21	<b>laminated plastic</b>	لدين صفائحٍ <i>plastique laminé</i>			
		لدین مصنوع من طبقات من ورق وخشب وألياف مترابطة بعضها البعض أو مشّرّبة بمادة راتينية ومضغوطة في ظروف حرارية.			
22	<b>laminating</b>	تصفيح، ترقيق <i>laminage</i>	26	<b>lanthanide</b>	لانتانيد <i>lanthanide</i>
		- صُنع صفائح فلزية أو لдинية بالضغط أو بسواء. - ضم طبقات من مادة بعضها فوق بعضٍ بمادة لاصقة أو بضغطها.			أحد العناصر الكيميائية من زمرة الالانتانيدات.
27			27	<b>lanthanide series</b>	زمّرة الالانتانيدات <i>série des lanthanides</i>

## المساحة المغطاة



لانتانيد

أحد العناصر الكيميائية من زمرة الالانتانيدات.

زمّرة الالانتانيدات

*série des lanthanides*

مجموعة فلزات الأترية النادرة، تضم العناصر من اللانثانوم، ذي العدد الذري 57، حتى اللوتيسبيوم، ذي العدد الذري 71، وقد أخذت الزمرة اسمها من اسم العنصر الأول فيها لتشابهها جمیعاً کیمیائیاً معه.

28 lanthanum

لانثانوم

*lanthanum*

عنصر فلزي رمزه La، عدده الذري 57 وكتلته الذرية النسبية 138.9055. درجة انصهاره 921° س ودرجة غليانه 3457° س، ثلاثي التكافؤ يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري، ويعد ثالثي أكثر العناصر توفرًا بين الأترية النادرة، يوجد في خامات مثل المونازيت، ويستعمل في صنع الخلاطات.

29 larsenite

لارسینیت

*larsénite*

معدن من سيليكات مضاعفة للزنك والرصاص، صيغته  $PbZnSiO_4$ ، يوجد مواشير معينة مستقيمة عديمة اللون.

30 laser

ليزر

*laser*

جهاز إلكتروني يستعمل الاهتزاز الطبيعي للذرات لتضخيم، أو لتوليد، أمواج كهرومغناطيسية متراقبة وعالية الشدة في منطقة الطيف المتداة من فوق البنفسجي إلى تحت الأحمر مروراً بالأشعة المرئية.

31 latent

كامن (لاطي)

*latent*

Lat.latens (v.latere)

ما كان محتاجاً أو هاجعاً دون إبداء أية مظاهر مرئية، لكن بوسعيه عادة أن يبدو ويظهر.

32 latent heat

حرارة كامنة (لاطية)

*chaleur latente*

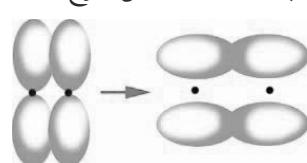
الطاقة الحرارية الممتصة أو المترسبة خلال تحويل، مثل الانصهار أو التبخّر، لا يرافقها تبدل في درجة الحرارة. تفاس بـ جول / مول.

33 lateral overlap

تراکب جانبی، تغطیة جانبیة

*superposition latéral*

تغطیة مداریة تراکب فيها مداریات من النوع P عند



تقابـل عـرـاـها

بـصـورـة جـانـبـيـة

فـيـها بـيـنـهـا مـؤـدـيـة

إـلـى روـابـط منـ النـوع بـ (π).

لاتكس

34 latex

*latex*

- مائع أبيض مثل الحليب تتوجه خلايا نباتية بـ تراکب مختلف، يتكون غالباً من راتينات صمغية ومن مواد دسمة وشمعية وغيرها.

- مستحلب مائي للدين أو لطاط اصطناعي، يستعمل في صناعة الدهانات والأطليات والمoad اللاصقة، وفي اختبارات تراص اللاتكس في المختبرات الطبية.

رغوة

35 lather

*mousse*

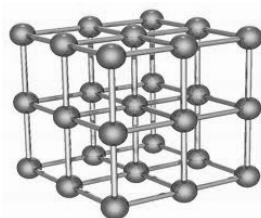
فقاعات صغيرة جداً تنشأ عند تحريك الصابون، أو سواه من المنظفات، في الماء.

ُشبـيـكـة

36 lattice

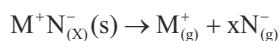
*réseau*

ترتـب نقاط على نحو منتظم ثلاثي الأبعاد في بلورة؛ قد تكون النقاط جسيمات مثل الذرات أو



الأيونات أو  
الجزئيات، في جسم  
صلب، تدرس  
بنيتها عادة بانعراج  
الأشعة السينية.

- 37 **lattice energy** طاقة الشبكة *énergie de réseau*  
 - الطاقة المحرّرة عند ضمّ أيونات متباعدة  
 متعاكسة الشحنات بعضها إلى بعض، وإنشاء  
 مول من شبكة أيونية.  
 - الطاقة اللازمة لتحطيم مول واحد من شبكة  
 أيونية إلى أيوناتها المكونة مأخوذه في الحالة  
 الغازية ومتباعدة بعضها عن بعض



- 38 **laudanine** لودانين *laudanine*  
 مُركب قلواني سام صيغته  $\text{C}_{20}\text{H}_{25}\text{NO}_4$ ، غير فعال  
 ضوئياً، يؤخذ من الأفيون ويتبلور في الغُول  
 والكلوروفورم على هيئة مواسير معينة مستقيمة.

- 39 **lauric acid** حمض اللوريك (الغار) *acide laurique*  
  
 حمض دسم  
 بلوري عديم اللون صيغته  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{COOH}$ ، ذواب في  
 العُول والإيتر، يوجد على هيئة غليسيريد في الدهون  
 النباتية مثل جوز الهند وزيت الغار، يستعمل في  
 صنع الصابون ومستحضرات التجميل.

- 40 **lauryl alcohol** عُول اللوريك (الغار) *alcool laurique*

- عُول صلب بلوري صيغته  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{CH}_2\text{OH}$ . ينصهر في الدرجة 24 °س.

- مزيج عُولي سائل يُصنّع من الحموص الدسمة لزيت جوز الهند، يستعمل في صناعة المنظفات وزيوت التزيق.

- 41 **lavender oil** زيت الخرامي (اللافندر) *essence de lavande*  
 زيت أساسى عطري عديم اللون أو مائل للصفرة،  
 يؤخذ بتقطير أنواع مختلفة من زهور الخرامى،  
 ويستعمل بوجه رئيسي في صناعة العطور ومنبعها في  
 الصناعة الدوائية.

- 42 **law of corresponding states** قانون الحالات *loi des états correspondants*  
 المتوافقة  
 قانون ينص على أنه إذا تساوت بين مادتين نسبتا  
 قيمتي اثنين من متحولاتها الثلاثة (P, V, T) إلى  
 قيمتيها الحرجتين الموافقتين، تساوت معهما نسبة  
 القيمة الثالثة إلى قيمتها الحرجة.

- 43 **law of definite proportions** قانون النسب *loi des proportions définies*  
 الثابتة  
 قانون ينص على أن النسب الوزنية بين العناصر التي  
 تكون مُركباً، هي ذاتها أياً كان مصدره وطريقة تحضيره.

- 44 **law of mass action** قانون فعل الكتلة *loi d'action de masse*  
 قانون ينص على أن معدل (سرعة) تفاعل كيميائي  
 يتتناسب طرداً، في درجة حرارة ثابتة، مع التراكيز  
 المولية للمواد المتفاعلة.

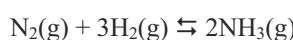
- 45 **lawrencium** لورنسيوم *lawrencium*

عنصر كيميائي مشع مّا يلي اليورانيوم، رمزه  $\text{Lr}$ ، عدده الذري 103، والعدد الكتلي لنظيره الأطول عمرًا 257، درجة تأكسده 3، يُصنّع عدّ من نظائره القصيرة الأجل بقذف الكاليفورنيوم بنوى النظائر  $\text{B}^{10}$  و  $\text{B}^{11}$  في مسرّع رحوي.

**46 LDL: low density lipoprotein** بروتين شحمي *lipoprotéine de densité faible* منخفض الكثافة صنف من البروتينات الشحمية يوجد في بلازما الدم عند الإنسان، ويُعدُّ ارتفاعًّا تركيزه في الدم من أشد عوامل خطورة الإصابات القلبية وحدوث التصلب العصيدي. يُعرف أيضًا بـ  $\beta$ -lipoprotein.

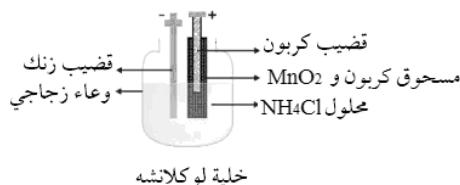
**47 Le Blanc process** طريقة لو بلان *procédé LeBlanc* طريقة استعملت سابقاً لصناعة كربونات الصوديوم بتفاعل كلوريد الصوديوم مع حمض الكبريتิก وتسخين سلفات الصوديوم الناتجة مع حجر كلسي وفحمة، وفصل الكربونات الناشطة بالماء.

**48 Le Chatelier's principle** مبدأ لو شاتولية *principe de Le Chatelier* قانون، في الجمل المترافق، ينص على أن أيّ تغيير يطرأ على أيّ من العوامل التي تحدد حالة التوازن، مثل الضغط ودرجة الحرارة وتركيز المواد المترافق والناتجة، يؤدي إلى انزياح توازن الجملة نحو الجهة التي تعمل على إنفصال تأثير ذلك التغيير، ومثال ذلك التفاعل المتوازن:



حيث تؤدي زيادة الضغط إلى انزياح التوازن نحو جهة إنتاج الأمونيا.

**49 Le Clanché cell** خلية لو كلانتشيه *cellule LeClanché* خلية أولية من أنواع الخلايا الجافة، مسراها الموجب من الكربون والسلب من الزنك وملوّنها الكهرلي محلول من  $\text{NH}_4\text{Cl}$  بتركيز 10-20% مع مركب مزيل للاستقطاب ( $\text{MnO}_2$ ) على مساريه.



خلية لو كلانتشيه

**50 leaching** استغلال، انتفاذ *épuisement, lessivage* سحب المكونات القابلة للذوبان من مزاجها مع مواد صلبة لا تقبل الذوبان، بارتشاحها بمذيب ملائم.

**51 lead** رصاص *plomb* عنصر فلزي رمزه  $\text{Pb}$  عدده الذري 82 وكتلته الذرية النسبية 207.19 تكافؤاه 2 و4، درجة انصهاره  $327.4^\circ\text{C}$  ودرجة غليانه  $1740^\circ\text{C}$ . يقع في الفصيلة IVa من الجدول الدوري، وهو طري بلتون أيضًا مزرق عند قطعه، ويكمد بسرعة في الهواء الرطب. أهم معادنه الغالين  $\text{PbS}$  والليتارج  $\text{PbSO}_4$  والسيرورزيت  $\text{PbCO}_3$  والأنجيسيت  $\text{Pb}_3(\text{AsO}_4)_2$ .

**52 lead oxide II** أكسيد الرصاص II *oxide de plomb II* أكسيد صيغته  $\text{PbO}$ ، يُعرف بأحادي أكسيد الرصاص، يحضر بتحميص الرصاص المصهور في الهواء، ذواب في الحموض والقلويات، يستعمل في صناعة الدهانات والورانيس والخزفيات.

53	<b>lead oxide IV</b>	أكسيد الرصاص IV <i>oxide de plomb IV</i>	زيت فقير
		أكسيد صيغته $PbO_2$ ، يعرف أيضاً بثنائي أكسيد الرصاص، صلب بلونبني محمر يتفكك بالتسخين، يستعمل عملياً مؤكسداً وفي صناعة المساري والأصبغة.	زيت ماص انتزعت منه الغازات والسوائل المتتصبة مثل الإيتان والبروبان والبوتان.
54	<b>lead sulfide</b>	سلفيد الرصاص <i>sulfide de plomb</i>	لسيتين
		مُركب صيغته $PbS$ يوجد في الطبيعة غاليناً ويحضر اصطناعياً بتفاعل غاز $H_2S$ مع محليل أملاح الرصاص، يستعمل في صناعة أنصاف النواقل والخزفيات.	فسفولييد شمعي القوام جاذب للرطوبة صيغته $R_2OR_1.CHOR_2.CH_2OPO_2R_3$ حيث $R_1$ و $R_2$ حمضان دهنيان و $R_3$ كولين، ذو صفات مستحلبة ومرطبة ومضادة للأكسدة، يُنتج بحلمهته مولين من حمضين دسمين ومولاً واحداً من كل من الغليسروول وحمض الفسفوريك والكولين، ويعد من المكونات الهاامة للغشاء الخلوي وللبروتينات الشحامية.
55	<b>lead tetraethyl</b>	رباعي إيتيل الرصاص <i>tétraiéthyl de plomb</i>	
		مُركب سام زيتى القوام صيغته $Pb(C_2H_5)_4$ ، ينحل في الغازولين وفي مذيبات عضوية أخرى، يحضر بتفاعل كلوريد الأستيبل مع سبيكة رصاص - صوديوم، يستعمل مضاداً للدّق، لرفع رقم الأوكتان في غازولين محركات الاحتراق الداخلي.	
56	<b>leakage</b>	تسرب <i>fuite</i>	
		ضياع مادي يحدث نتيجة كسر أو شق أو ثقب أو خطأ يؤدي إلى خروج المادة عن مسارها أو من الرعاء الذي يحييها.	
57	<b>leak-proof</b>	كتيم <i>étanche</i>	
		لا يسمح بحدوث أي تسرب منه.	
58	<b>lean gas</b>	غاز فقير <i>gas pauvre (maigre)</i>	
		غاز يفتقر إلى بعض المكونات الهاامة الأساسية، مثل غاز طبيعي يفتقر إلى مكونات سائلة من البوتان وأقرانه العليا.	
59	<b>lean oil</b>	زيت فقير <i>huile pauvre (maigre)</i>	
		زيت ماص انتزعت منه الغازات والسوائل المتتصبة مثل الإيتان والبروبان والبوتان.	
60	<b>lecithin</b>	لسيتين <i>lécithine</i>	
		فسفولييد شمعي القوام جاذب للرطوبة صيغته $CH_2-O-C(=O)-R^1$	
		$CH-O-C(=O)-R^2$	بحلمته مولين من حمضين دسمين ومولاً واحداً من كل من
		$O^-$	الغليسروول وحمض
		$O-C(=O)-OCH_2CH_2N^+(CH_3)_3$	الفسفوريك والكولين، ويعد من المكونات الهاامة للغشاء الخلوي وللبروتينات الشحامية.
61	<b>lemon oil</b>	زيت الليمون <i>essence de citron</i>	
		زيت أساسى أصفر عطري الرائحة، يؤخذ من قشور الليمون بالعصر، غنى بالليمونين والتربيتول، يستعمل عملياً تنكيةً وفي صنع العطور والصابون.	
62	<b>leptophos</b>	لبتوفوس <i>léptophos</i>	
		مُركب عضوي صيغته $C_{13}H_{10}BrCl_2O_2PS$ ، قليل الانحلال في الماء، يستعمل مبيدًا للحشرات في الخضار والفواكه والحقول.	
63	<b>lethal dose</b>	جرعة مميتة <i>dose mortel</i>	

Lat. *lethalis*

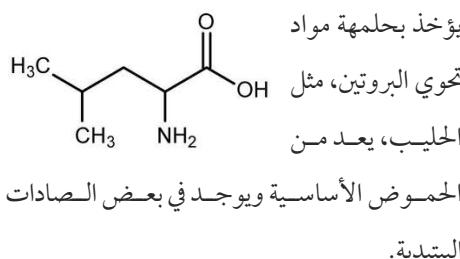
كمية عقار، أو عميل آخر، يؤدي تناولها من قبل عضوية حية إلى وفاتها.

64 leucine

لوسين

*leucine*

حمض أميني أحادي الكربوكسيل صيغته  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$  بلوري أبيض



65 leuco-

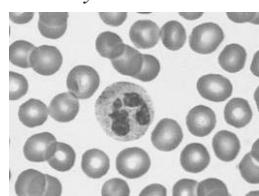
أبيض: سابقة

*leuco-*  
Gr. *leuko-*

سابقة تدل على ما كان عديم اللون أو بلون خفيف وبخاصة في تسمية مركبات كيميائية مشتقة من صباح أو من مركب ملون، أو مرتبطة به. تسمى .leuk-, leuc-, leuko- أيضًا

66 leucocyte (leukocyte)

كرية بيضاء

*leucocyte*

خلية دموية لها نواة بيضاء أو عديمة اللون توجد في الدم البشري الطبيعي بمقدار يقع بين 5000 و 10000 خلية في الملم المكعب الواحد.

67 leukemia

ابيضاض الدم

*leucémie*

مرض خبيث متطور، حاد أو مزمن يصيب الأعضاء التي تصنع الدم في ثني العظام في الإنسان والحيوانات ذات الدم الحار، يتجلّى بزيادة غير طبيعية في عدد كريات الدم البيضاء في الجسم، قد ترافقها أو لا ترافقها زيادة مماثلة في عددها في الدم البارد.

68 level

مستوى

*niveau*  
Lat. *libella*

وضعية تشير إلى ما تحقق، أو ما هو واقع، في مقياس يدل على الإنجاز أو الأهمية أو المقدار أو الدلالة.

69 level of energy

مستوى الطاقة

*niveau d'énergie*

مقدار الطاقة المواتق لكل من المداريات الذرية المختلفة في ذرة.

70 levelling

تسوية

*d'ajustement*

تميئنة طبقة رقيقة ملساء خالية من أي خدوش أو علامات تسببها فرشاة أو عميل تسوية.

71 levo- (laevo-)

يساري: سابقة

*lévo-*  
Lat. *laevis*

سابقة تدل على اليسار. انظر *dextro-*

72 levogyre

يساري التدوير

*levogyre*

انظر *levorotatory*

73 levorotatory

يساري التدوير

*lévogyre*

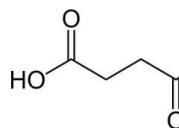
ما يدل على التدوير نحو اليسار أو بعكس دوران عقارب الساعة، توصف به البلورات ومحاليل الكربوهيدرات التي تدير مستوى الضوء المستقطب

نحو اليسار. يسمى أيضاً levorotary.

#### 74 levulinic acid

acide lévulinique

حمض كيتوني بلوري صيغته  $\text{CH}_3\text{CO}(\text{CH}_2)_2\text{COOH}$



ذواب في الغُول والإيتير، يحضر بفعل الحمض المددة في هكسوزات،

مثل الليفولوز، وفي مواد مثل النشا أو السكروز. يتوج هكسوزاتٍ بالحلمة ويُستعمل في صناعة اللدائن والخيوط الصناعية ومواد صيدلانية.

#### 75 levulose

*lévulose*

تسمية قديمة للفركتوز (-D) يُحصل عليه بحلمهة الأينولين أو السكروز. انظر inulin.

#### 76 Lewis acid

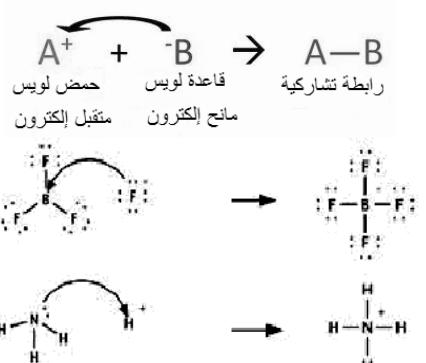
acide de Lewis

مادة تتقبل زوجاً إلكترونياً من مادة أخرى لتشريع بها معها رابطة تشاركية. تعدد المواد التالية، وسوهاها، من أيونات موجبة حوض لويس.



ليفولوز

حمض لويس



#### 77 Lewis base

base de Lewis

مادة تقدم زوجاً إلكترونياً إلى مادة أخرى لتشريع بها معها رابطة تشاركية. تعدد المواد التالية، وسوهاها من أيونات سالبة قواعد لويس:  $\text{OH}^-$ ,  $\text{C}_6\text{H}_5^-$ ,  $\text{NH}_3^-$ .

#### 78 Lewis-Langmuir theory

théorie de Lewis-Langmuir

لنغموير

نظريّة قديمة في البنية الذريّة، تُفيد بتَكوُن الذرة من نواة مرکزية تحمل شحنة موجبة، وحولها طبقات مكعبية متعرّكة معها تتوضع إلكترونات في زواياها. قارن بـ octet (ثانية).

#### 79 lewisite

*lewisite*

سائل لرج صيغته  $\text{C}_2\text{H}_2\text{AsCl}_3$  عديم اللون أو بلون

العنبر أو النبي الغامق، يصنع من الأسيتيلين مع ثلاثي كلوريد الأرسينيك، ويمكن تحطيمه بالقلويات أو بعوامل الأكسدة، اصطنع ليكون غازاً حربياً إلا أنه لم يستعمل قط.

#### 80 lewistonite

*lewistonite*

معدن أبيض صيغته  $(\text{Ca}, \text{k}, \text{Na})_5(\text{PO}_4)_3(\text{OH})$  يتكون من فسفات الصوديوم والبوتاسيوم والكلاسيوم القاعدية.

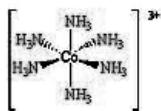
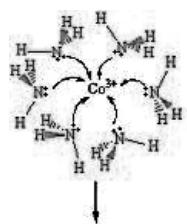
#### 81 ligand

*coordinat*

Lat. *ligare* (v. ligare) (يربط)

جزيء أو أيون ينشيء رابطة تساندية مع أيون أو مع ذرة فلزية في معقد تساندي، ومثاله الجزيء  $\text{NH}_3^+$

في المعدن التساندي  $[\text{CO}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$ .



## 82 ligase

ليغاز

*ligase*

إنزيم يحفز ارتباط جزيئين مع تحطيم مراافق لرابطة ثنائية الفسفات (بيروفسفاتية) في نكلوزيد ثلاثي الفسفات وتحوله إلى نكلوزيد ثنائي أو أحادي الفسفات. يسمى أيضاً *synthetase*.

## 83 light

ضوء، خفيف

*lumière, léger*

Lat. *lax* (v. *lucere*); Gk *leukos*

- إشعاع يُحدث إحساساً بالرؤية، وهو بوجه عام إشعاع كهرطيسي يشمل الأشعة تحت الحمراء والمرئية وفوق البنفسجية والسينية، يتشرّب في الخلاء بسرعة تبلغ 186281 ميل / ثا (300000 كم / ثا)؛ وهو بوجه خاص قطاع من هذا المجال، المرئي للعين البشرية، والذي تقع أطواله الموجية بين nm 3900 و nm 7700 تقريباً.  
- ما كان أقل وزناً من أفرانه.

## 84 light crude

خام خفيف

*huile brute*

خام نفطي غني بمُركبات هيدروكربونية أوزانها الجزيئية منخفضة، تتقطّر ما بين الدرجتين 40° و 60° س و تستعمل مذبياً للشحوم والشمع.

نظير خفيف

## 85 light isotope

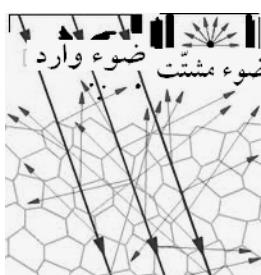
*isotope léger*

النظير الأخف عنصر بين أقرانه، مثل النظير  $\text{H}^1$ ، بالمقارنة بالنظيرين  $\text{H}^2$  و  $\text{H}^3$ ، وسواه من نظائر.

## 86 light scattering

*dispersion de lumière*

تغيير عشوائي في اتجاه حزمة ضوئية نتيجة اصطدامها



بجسيمات معلقة  
تقـلـ أبعـادـهاـ قـلـيلاـ  
عـنـ طـولـ مـوجـةـ  
الـحـزـمـةـ،ـ يـسـتـعـمـلـ  
لـتـعـيـنـ الـأـوـزـانـ  
الـجـزـئـيـةـ لـلـجـزـيـئـاتـ الضـخـمـةـ.

## 87 light source

*source de lumière*

مصدر طاقة ضوئية لأجهزة أخرى مثل جهاز إسقاط ضوئي، أو مجهر بصري أو سواهما.

## 88 lightening

*éclaircissement*

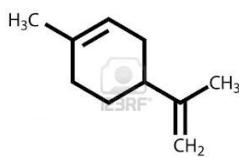
تسليط الضوء على شيء بغية جعله أكثر وضوحاً أو لمعاناً.

## 89 lignin

*lignine*

مادة عديمة الشكل أو مزيج من مواد فيها وحدات بنزينية - بروبيلية وزمر ميتوكسيلية وهيدروكسيلية، أكثر غنى بالكترون من السيلولوز وتكون معه الجدران الخشبية للخلايا النباتية، وتعد الملاط الذي يُكسب الخشب متانةً ميكانيكية إضافية، لا تنحل في الحموض وتنحل في القلوبيات الساخنة.

90	<b>lignite</b> <i>lignite</i>	ليغنيت fuel coal	95	<b>lime water</b> <i>eau de chaux</i>	رائق الكلس lime water
	فحم ذو منشأ حديث نسبياً يعد وسطاً بين الحث (الفحم الناجم عن تحلل النباتات تخللاً جزئياً في الماء) والفحם الحُمراء (البيتميني)، يحوي الكثير من المواد الطيارة، ويحتفظ بنسيج وبنية الخشب الذي أنتجه.			معلق من هيدروكسيد الكالسيوم $\text{Ca}(\text{OH})_2$ في الماء، وهو قاعدة متوازنة القوة، يستعمل في الطب مضاداً حوضة.	
91	<b>ligroin</b> <i>ligroine</i>	ليغروين petroleum naphtha	96	<b>limitation</b> <i>limitation</i>	تحديد limitation
	قطفات من النفط الخام تتقطّر بين الدرجتين 90° و 135° س، تتكون بوجه عام من مركبات من أنواع الهبتان والأوكتان. تستعمل مذبياً. يُعرف أيضاً بـ إيتربترول.			يحدد الذي يفرضه تطبيق حالة أو قانون على بعض المتحولات، مثل توفير ضغوط منخفضة أو درجات حرارة مرتفعة أو سوى ذلك.	
92	<b>lime</b> <i>chaux</i> Lat. <i>lima</i>	كلس، جير lime	97	<b>limiting current</b> <i>courant limite</i>	تيار حدّي current limit
	مادة صلبة بيضاء صيغتها $\text{CaO}$ ، تنشأ بتسخين الكالسيوم مع الأكسجين أو بالتفكك الحراري لحجر الكلس ( $\text{CaCO}_3$ )، تحضر صناعياً بتسخين حجر الكلس حتى الدرجة 550° س، تستعمل لإنتاج الخبث وفي تبييض الجدران.			التيار الأعظمي اللازم لضمان حدوث تفاعل على مسرى قبل أن تفرّغ الأيونات المتجهة صوبه شحناتها عليه.	
93	<b>lime milk</b>	انظر lime water	98	<b>limiting density</b> <i>densité limite</i>	كثافة حديّة density limit
				كثافة غاز حقيقي عندما تقترب قيمة ضغطه من الصفر، ويقترب سلوكه من سلوك الغازات المثالية.	
94	<b>lime stone</b> <i>pierre de chaux</i>	حجر كلاسي (جيري) lime stone	99	<b>limiting factor</b> <i>facteur limite</i>	عامل محدّد determining factor
	صخر رسوبي يتكون من بقايا عضوية، قوامه الرئيسي كربونات الكالسيوم، على شكل كالسيت، ومعها أحياناً وبمقدار ضئيل كربونات المغنيزيوم. يستعمل في التعدين والزراعة ومواد البناء.			عامل يحدد معدل التفاعل في أي إجراء كيميائي أو فيزيولوجي وتحكم به متحولات عده.	
100	<b>limiting viscosity number</b> <i>nombre de viscosité limite</i>	انظر intrinsic viscosity	101	<b>limonene</b> <i>limonine</i>	ليمونين limonene



هيدروكربون ترييني  
سائل عديم اللون  
صيغته  $C_{10}H_{16}$  له  
رائحة الليمون، فعال

ضوئياً، يوجد يميني التدوير في زيوت البرتقال والليمون وبذور الكرفس، ويساري التدوير في زيوت الإبر الصنوبرية، وراسيمياً؛ لا ينحل في الماء ويغلي في الدرجة 176° س.

## 102 limonin

ليمونين

*limonin*

مُركب لاكتوني صيغته  $C_{26}H_{30}O_8$ ، يوجد بوجه خاص في بذور الليمون وفي بذور ولب البرتقال وفي لاء بعض الأشجار.

## 103 limonite

ليمونيت

*limonite*

أكسيد حديد طبيعي ميّه، صيغته  $2Fe_2O_3 \cdot 3H_2O$ ،  
ويبدو أنه مزيج من عدة معادن مثل الهيماتيت وسواء.

## 104 limpid

رائق، شفاف

*limpide*Lat.*limpidus*: *limpa* ماء

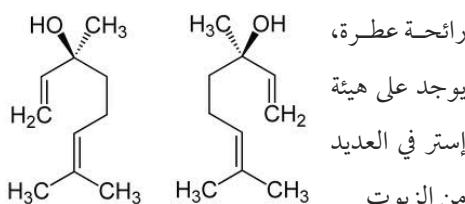
صفة لما كان خالياً من أي عكر أو أي شيء يعيق مرور الضوء فيه.

## 105 linalool

لينالول

*linalool*

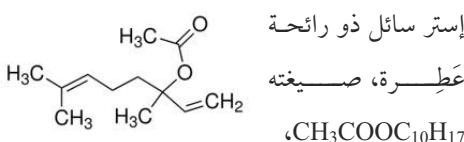
غُول شالي غير مشبع صيغته  $C_{10}H_{17}OH$ ، ذو



رائحة عطرة،  
يوجد على هيئة  
إستر في العديد  
من الزيوت

الأساسية، وعلى هيئات ضوئية، يستعمل في صناعة العطور والصابون ومنكهات الأطعمة.

## 106 linalyl acetate

*acétate de linalyl*

إستر سائل ذو رائحة عطرة، صيغته  $CH_3COOC_{10}H_{17}$ ، يوجد في زيت البرغموت وزيت الحُزَامِي، يصنع من اللينالول ويستعمل مثله.

## طيف خطّي

*spectre linéaire*Lat.*linea*

طيف ضوئي من خطوط واضحة يدل كل واحد منها على طول موجة إشعاع صادر أو متصل ناتج عن انتقال إلكتروني موافق. يعد هذا الطيف ميّزاً للعنصر في حالته الذرية.

## طيف مستمر



## طيف إصدار خطّي



## طيف امتصاص خطّي



## خطّي

## 108 linear

*linéaire*

خطي

ما يتعلّق بخط أو ما يمكن تمثيله بخط مستقيم على خطوط يدل على علاقة بين متاحلين، إن تبدّل أحدهما تبدّل الثاني على نحو متناسب معه.

## مسرع خطّي

## 109 linear accelerator

*accélérateur linéaire*

مسرع تندفع فيه الجسيمات على خطوط مستقيمة متلقيّةً تزايداتٍ طاقيةً متلاحة نتيجةً تسليط كمونات متناوبة على سلسلة من المساري والفرجات.

110 **linear molecule***molécule linéaire*

جزيءٌ عضوي غالباً تترتب فيه ذرات الكربون كلها على خط مستقيم، كما في جزيء البوتان النظامي



جزيءٌ خطّي

111 **linear polymer***polymère linéaire*

بلمر قوامه وحداتٍ من جزيئاتٍ خطيةٍ مع وجود بعض التفرعات الجانبيّة عليها.



بلمر خطّي

112 **linkage***attache*

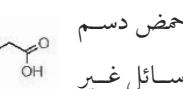
طريقة لربط الذرات بعضها مع بعض في الجزيئات.

اتصال

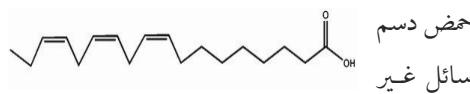
113 **linoleic acid***acide linoléique*

حمض اللينوليليك

حمض دسم سائل غير مشبع، أصفر اللون صيغته  $\text{C}_{17}\text{H}_{31}\text{COOH}$ ، توجد الغليسيريدات التي يكوّنها في الزيوت نصف الجفوفة والجفوفة مثل زيت بذور الكتان وزيت بذور القطن، يعد واحداً من الحموض الدسمة الأساسية في غذاء الحيوانات وتستعمل أملاحه في صنع مجففات الدهانات والورانيش.


114 **linolenic acid***acide linolénique*

حمض اللينولينيك

حمض دسم  
سائل غير

مشبع صيغته  $\text{C}_{17}\text{H}_{29}\text{COOH}$ ، توجد الغليسيريدات التي يكوّنها مع غليسيريدات حمض اللينوليليك في زيت السمك وفي زيوت نباتية مثل زيت بذر الكتان وغيره من الزيوت الجفوفة، يعد واحداً من الحموض الدسمة الأساسية في غذاء الحيوانات.

115 **linolenyl alcohol***alcool de lynolenyl*

غُول اللينولينيل  $\text{C}_{18}\text{H}_{32}\text{O}$ ، يستعمل في صناعة الدهانات.

غُول اللينولينيل

116 **linseed oil***huile de graine de lin*

زيت جفوف أصفر اللون يؤخذ من بذور الكتان بسحقها وعصرها، يحوي نسباً مرتفعةً من غليسيريدات اللينولينيك، ويستعمل في صناعة الدهانات وأحبار الطباعة.

زيت بذر الكتان

117 **lipase***lipase*

إنزيم يتوسط حلمهة أو اصطناع الدسم، وتحطيم البروتينات الشحمية؛ يوجد في الحيوانات (في عصارة المعلكة) وفي النباتات (في زيت بذر الخروع).

لياز

118 **lipid, lipide***lipide*

صنف من مركّبات ذوبابة في الإيتروالكلوروفورم وقليلة الذوبان جداً في الماء، تكون، مع البروتينات والكريبوهيدرات، المكونات البنوية الأساسية للخلايا الحية، وتضم الدُّسُم والشمع والفسفاتيدات والسيبروزيدات ومشتقاتها، وأحياناً الستيرويديات

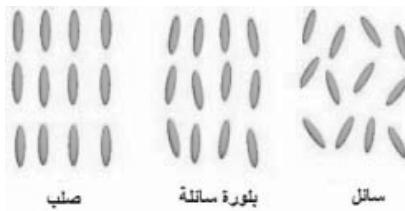
لبييد، شحم

	والكاروتينويديات. تسمى أيضًا lipin وlipoid.	فصلٌ مادة قابلة للصهر، مثل فلز، عن مادة أقل قابلية منها لذلك بتسلیط الحرارة عليها.
119	<b>lipogenic</b> <i>lipogénique</i>	مولّد للشحوم صفةً لمواد تولد الشحوم في الأجسام الحية بمقادير زائدة وبمبالغ فيها.
120	<b>lipoic acid</b> <i>acide lipoïque</i>	حمض الليبوبيك حمض صيغته $C_7H_{13}S_2COOH$ يعمل مع الكربوكسيلاز وعوامل أخرى على أكسدة الدهون الألfa الكيتونية، مثل أكسدة حمض البيروفيك إلى حمض الأسيتيك أثناء عمليات الاستقلاب في الجسم.
121	<b>lipoprotein</b> <i>lipoprotéine</i>	ليبوبروتين، بروتين شحمي صنف من بروتينات مقترنة واسعة الانتشار تحوي نسبة مئوية عالية من الشحوم، ولها لذلك في حقل كهربائي صفات الانحلال والحرکية التي للغلوبولينات ألفا وبيتا.
122	<b>lipoxidase</b> <i>lipoxidase</i>	ليبوكسيداز إنزيم بروتيري يحفز أولًا أكسدة الدهون الدسمة غير المشبعة والدهن غير المشبعة، بالأكسجين، وثانياً أكسدة الكاروتينيدات إلى مواد عديمة اللون. يسمى أيضًا lipoxi-genase.
123	<b>liquation</b> <i>liquation</i>	فصلٌ بالصهر Lat.liquatio (v.liquare) يسيل
124	<b>liquefaction</b> <i>liquéfaction</i>	تسيل، إسالة Lat.liquefactio (v.liquefacere) تحويل إلى الحالة السائلة، مثل تحويل مادة صلبة إلى سائل بتأثير الحرارة، أو تحويل غاز إلى سائل بضغطه أو بتبریده.
125	<b>liquid</b> <i>liquide</i>	سائل Lat.liquidus (v.liquere) يسيل إحدى حالات المادة الثلاث، ترتبط دقائقها المكونة فيها بعضها مع بعض بروابط واهية من قوى بين جزيئية مما يتبع لها حرية الحركة؛ وهي قليلة الانضغاط لا شكل لها وتأخذ شكل الوعاء الذي يحيط بها.
126	<b>liquid air</b> <i>air liquide</i>	هواء سائل هواء في الحالة السائلة، شفاف خفيف الزرقة متحرك شديد البرودة أكثر غنى بالأكسجين من الهواء الغازي، حيث يتميّز الأكسجين في الدرجة $-183^{\circ}\text{S}$ ، بينما يتميّز الأزوت في الدرجة $-195^{\circ}\text{S}$ . يستحصل عليه بضغط الهواء المنقى وتبریده بتمدده الذافي إلى درجة حرارة أدنى من درجة حرارة تميّز مكونيه $\text{O}_2$ و $\text{N}_2$ . يستعمل مبرداً ومصدراً للأكسجين والأزوت السائلين وكذلك لغازات خاملة مثل الأرغون.
127	<b>liquid chromatographie</b> <i>chromatographie liquide</i>	استشراب سائل نوع من الاستشراب يكون طوره المتحرك سائلاً وطوره الثابت صلباً، أو سائلاً محمولاً على صلب،

يتضمن بدوره أنواعاً مثل الاستشراب العمودي والاستشراب التوزيعي واستشراب الإنفاذ الملامي.

128 liquid crystal بلورة سائلة  
*cristal liquide*

سائل لامتناح يدي خصائص البلورات بانكساره المضاعف وبظواهر تداخل وانعراف الضوء المستقطب فيه، ويسلك ميكانيكيّاً سلوك السوائل بسبب لزوجته المنخفضة. يدي العديد من المركبات، مثل بنزوات الصوديوم، هذا السلوك.



129 liquid junction potential الكمون الاتصال السائل *potentiel de junction liquide*  
الكمون المتولد على سطح التماس بين جسر ملحبي وبين محلول المراد اختباره في مسرى خلية الأنس الهيدروجيني.

استخلاص سائل بسائل *liquid-liquid extraction*  
*extraction liquide - liquide*  
نزع أحد مكونات مزيج سائل بمذيب مناسب ينحل فيه دون سائر مكونات المزيج.

توازن سائل-بخار *liquid-vapor equilibrium*  
*équilibre liquide-vapeur*  
التوازن القائم بين الطور السائل والطور البخاري لمركّب أو مزيج في درجة حرارة وضغط ثابتين.

132 liquified petroleum gas غاز نفط مُسيَّل  
*gas du pétrole liquéfié*  
غاز بترولي يمْيِع بالضغط، مكوّن من مركبات

هيدروكربونية شديدة الالتهاب، مثل البروبان والبوتان، تؤخذ متراجعاً ثالنياً في مصافي النفط أو عند تحضير الغازولين وتستعمل بالدرجة الأولى وقوداً متزلياً وصناعياً ومادة أولية في عمليات الاصطناع العضوي كما في المطاط الاصطناعي.

133 liquor شراب، سائل  
*liqueur*

- سائل شُرُوب مثل الماء والخليط وعصير الفواكه.
- محلول مائي لمادة دوائية.
- محلول مادة كيميائية يستعمل هضم مواد أولية من لب سيلولوزي، وهو أيضاً السائل المستترّف من هذا اللب.

134 lithium ليتيوم  
*lithium*

عنصر فلزي رمزه Li عدد الذري 3 وكتلته الذرية النسبية 6.940 درجة انصهاره 180° ودرجة غليانه 1336° س، وهو فلز طري بلون فضي أبيض يعد أخف العناصر المعروفة. أحادي التكافؤ يقع في الفصيلة 1a من الجدول الدوري، يوجد في الطبيعة مع معادن عديدة مثل الأمبليغونيت والليبيدوليت ويحضر بحلمهة مزيج مصهور من كلوريده مع كلوريド البوتاسيوم. تستعمل مركباته في اصطناع المركبات الألكيلية والأريلية.

135 lithium aluminium hydride هيدريد الليتيوم  
*hydride d'aluminium - lithium*  
والألومينيوم

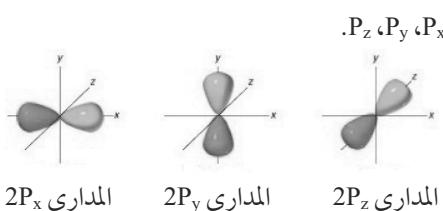
مركّب صلب أبيض صيغته  $\text{LiAlH}_4$  ينحل في الإيتير، يحضر بتفاعل هيدрид الليتيوم وكلوريد الألومنيوم اللامائي، يستعمل عميل إرجاع للمركبات

العضوية، كما في إرجاع حمض كربوكسيلي RCOOH إلى عُول كربوكسيلي .RCH<sub>2</sub>OH

**136 litmus** عباد الشمس *tournesol*  
مسحوق أزرق يؤخذ من الإشنيات بأكسلتها يوجد الأمونيا، ينحل في الماء ويستعمل مسحراً يأخذ لوناً أحمر في المحاليل الحمضية وأزرق في المحاليل القاعدية، يعمل في مجال الأس الهيدروجيني بين 4.5 و 8.3. انظر .litmus paper

**137 litmus paper** ورق عباد الشمس *papier du tournesol*  
ورق غير مغرّى يشرّب بمحلول مائي لعباد الشمس، ويكون بلون أحمر أو أزرق أو بنفسجي، يستعمل مسحراً في المعايرات الحمضية - القاعدية.

**138 lobe** فص، فلقة *lobe*  
Gr. lobos  
بروز مدوار على جسم، يُطلق على الكرتين اللتين تشكلان المداريات الذرية P، بِمُرْدَيَّاتِهَا الثالث



**139 local** موضع *local*  
Lat. locus  
ما يتعلق بموضع في الفراغ أو يدل عليه.  
ما يتضمن أو يصيب منطقة معينة من الجسم، مثل مناعة موضعية مركزة في منطقة محددة من الجسم، أو تخدير موضعي.

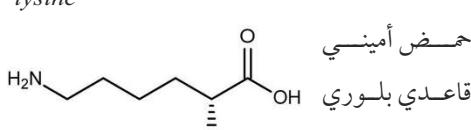
**140 lone pair of electrons** زوج إلكتروني منعزل *doublet électronique*  
زوج إلكتروني حر لا يشارك في صنع رابطة، مثل الزوج الإلكتروني في جزيء الأمونيا (NH<sub>3</sub>)، تُكوّن هذه الأزواج عادة روابط تساندية.

**141 lotion** غسول *lotion*  
Lat. lotio (v. lavere)  
مستحضر تجميلي، يحوي غُولاً وعوامل مختلفة للتنظيف والتطرية، يُطبّق على البشرة وبخاصة على الوجه واليدين.

**142 low brass** صفر ضعيف *laiton faible*  
- صفر ضعيف المحتوى بالزنك.  
- صفر يحوي نحو 20% من الزنك و 80% من النحاس.

**143 lubricant** مُزلّق *lubrifiant*  
Lat. lubricatio (v. lubricare)  
مادة تعمل على الإقلال من الاحتكاك والحرارة عند وضعها بين سطحين صلبين، مثل الزيوت والشحوم التي تُرْلَقُ الفلزات، والبارافين والصابون التي تُرْلَقُ الأخشاب.

**144 lubricating grease** شحم تزلق *graisse lubrifiant*  
مزلق جامد أو نصف مائع يتكون من مزلق سائل، هو عادة زيت تزلق نفطي، مع عميل تغليظ، هو صابون أو مزيج من عدة صوابين، يستعمل للتزلق في درجات الحرارة المرتفعة.

145	<b>lubricating oil</b>	زيت تزليق	- سائل قلوي قوي يحتوي على كربونات البوتاسيوم بالدرجة الأولى، ويحصل عليه بارتشاح رماد الخشب في الماء، استعمل سابقاً في صناعة الصابون.
	<i>huile de graissage</i>		
	زيت دسم أو قطارة نفطية متقدمة مع إضافات أو بدونها.		
146	<b>luminescence</b>	تلألؤ	سلسلة ليمان
	<i>luminescence</i>		<i>séries de Lyman</i>
	إصدار ضوئي لا يعود مباشرة إلى التوهج، ولذا يحدث في درجات حرارة منخفضة، ينتج عن تفاعلات كيميائية أو تأثيرات فيزيولوجية أو كهربائية، مثل توهّج الغازات في أنابيب تفريغ الشحنة الكهربائية.		مجموعة خطوط طيفية كشفها ليمان في الطيف فوق البنفسجي لذرات الهيدروجين المشار، وتعطي أطوالاً موجية بالعلاقة:
147	<b>luminous paint</b>	دهان مُتلألئ	$\frac{1}{\lambda} = R(1 - \frac{1}{n^2})$
	<i>enduit luminescent</i>		حيث $n$ عدد صحيح أكبر من الواحد و $R$ ثابتة ريدبرغ.
	طلاء تضاف إليه آثار من فلزات ثقيلة، يتضمن بإصدار بصيص ضوئي. يسمى أيضاً <i>luminous paint</i> .		
148	<b>luster</b>	لمعان	ملفاني
	<i>éclat</i>		
	<i>lustrum</i> (v. <i>lucere</i> )		صفة لما يتعلق بالنسيج المميز للغدد اللمفاوية، أو لما يشبهه.
	توهّج الضوء المنعكس على سطح فلزي أو زجاجي أو نسيجي مثل الصوف اللامع ( <i>luster wool</i> ).		
149	<b>lyase</b>	لياز	أليف للمذيب
	<i>lyase</i>		
	صنف من إنزيمات تحفّز انشطار الروابط C-O، C-C دون حلمتها أو أكسدة، لتكون جزيئين يحتوي أحدهما على الأقل رابطة مزدوجة. مثاله الإنزيمات النازعة للكربوكسيل.		صفة لمادة يبني وسطها المعيّر ألفة كبيرة تجاه الوسط السائل الذي تتبعثر فيه، مثل الجملة التي يصنعها صناعها المطاط في البترول.
150	<b>lye</b>	غسول قلوي	نَفُور من المذيب
	<i>lessive</i>		
	- محلول قلوي قوي من هيدروكسيد الصوديوم أو البوتاسيوم، يستعمل في الصناعة.		صفة لمادة يبني وسطها المعيّر إلفة ضئيلة للوسط السائل الذي تتبعثر فيه، مثل الجملة التي يصنعها صناعها مسحوق فلزي في الماء.
151	<b>Lyman series</b>		ليف للمذيب
	<i>séries de Lyman</i>		
	ملفاني		
152	<b>lymphoid</b>		
	<i>lymphoïde</i>		
	صفة لما يتعلق بالنسيج المميز للغدد اللمفاوية، أو لما يشبهه.		
153	<b>lyophilic</b>		
	<i>lyophile</i>		
	أليف للمذيب		
154	<b>lyophobic</b>		
	<i>lyophobe</i>		
	نَفُور من المذيب		
	صفة لمادة يبني وسطها المعيّر إلفة ضئيلة للوسط السائل الذي تتبعثر فيه، مثل الجملة التي يصنعها صناعها مسحوق فلزي في الماء.		
155	<b>lysine</b>		لizin
	<i>lysine</i>		
	ليزين		
	حمض أميني		
	قاعدي بلوري		
	صيغته		
			

$\text{H}_2\text{N}(\text{CH}_2)_4\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$  ذواب في الماء ينصلّر في الدرجة  $224^\circ\text{C}$ ، يعد من الحمض الأميني القاعدية الأساسية في التغذية، يستحصل بحلمهة العديد من البروتينات وبالتالي تختمر.

156 **lysol** ليزول  
*lysole* مطهّر يحوي 50% من مصاواغات كريزوليلية تستعمل محالله الممددة للتتطهير في العمليات الجراحية.

157 **lysosome** جسيم حال  
*lysosome*

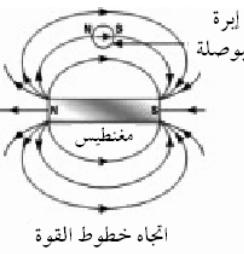
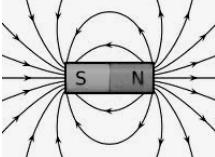
عصبية خلوية نوعية مخاطة بغضاء إفرازي، تحوي مزيجاً من الإنزيمات الملحمة.

158 **lysozyme** ليزو زيم  
*lysozyme* واحد من إنزيمات الحلمة، يحفّز حلمة روابط غليكوزيدية نوعية في الغликانيات الببتيدية وفي الكيتين. يوجد في اللعاب ودمع العين وبياض البيض، ويساعد على تخريب جدران خلوية جرثومية.

\* \* \*

# - M -

<b>1 macro analysis</b>	تحليل كِبْرٍ <i>macro analyse</i>	تحليل كيميائي، كيفي أو كمي، يجري على مقادير كبيرة نسبياً، من مرتبة الغرامات، من المواد المتفاعلة.	<b>7 magnesia</b>	مغنيزيا <i>magnésie</i>	أكسيد صلب أبيض صيغته $MgO$ ، ينصلح في الدرجة $2800^{\circ}\text{S}$ ويغلي في الدرجة $3600^{\circ}\text{S}$ ، قليل الانحلال في الماء، يتحلل في الحموض، منه ما هو طبيعي ومنه ما هو صنعي مختلف باختلاف طريقة تحضيره.
<b>2 macro-</b>	<b>كِبْرٍ، جَهْرٍ، عِيَانٍ:</b> سابقة <i>macro-</i>	سابقة تدل على كِبْر المقدار أو الإجراء الذي أُلْحِقَتْ به.	<b>8 magnesite</b>	مغنيزيت <i>magnésite</i>	اسم يطلق على كربونات المغنيزيوم $MgCO_3$ الموجودة في الطبيعة، وهي بلون أبيض مائل إلى الصفرة تستعمل بالدرجة الأولى في صنع المغنيزيا $MgO$ ، في حين يطلق اسم كربونات المغنيزيوم على ما يحضر منها صناعياً.
<b>3 macromolecule</b>	جزيء كِبْرٍ <i>macromolécule</i>	جزيء ضخم طبيعي أو صنعي، مثل جزيء المطاط والسيلولوز والبلمرات، يضم عدداً كبيراً من وحدات بنوية، في كل وحدة منها عدد من الذرات المتراكبة، يقرب قطره من $100\text{ \AA}$ .	<b>9 magnesium</b>	مغنيزيوم <i>magnésium</i>	عنصر فلزي رمزه $Mg$ ، عدد الذري 12 وكتلته الذرية النسبية 24.305 درجة انصهاره $648.8^{\circ}\text{S}$ ، ودرجة غليانه $1090^{\circ}\text{S}$ ؛ ثانئ التكافؤ من عناصر الأتربة القلوية، يقع في الفصيلة IIa من الجدول الدوري، يوجد في خامات متعددة مثل المغنتيت $MgCO_3$ والدولوميت $CaCO_3$ وسواهما، كما يوجد في ماء البحر على شكل كلوريد $MgCl_2$ ، يستعمل في صنع السبائك الخفيفة وفي عمليات الاصطناع العضوي، كما في كواشف غرينيلار.
<b>4 macroscopic</b>	عيانٍ، جَهْرٍ <i>macroscopique</i>	صفة لما كان على درجة من الكِبْر يرى معها بالعين المجردة، يزيد وزنه الجزيئي عن 10 كيلو دالتون، ولا يقدر، لكرهه، على المرور من أغشية التحال، بخلاف <i>microscopic</i> .			
<b>5 macrostate</b>	حالة عِيَانٍة (جَهْرٍ) <i>macro-état</i>	جملة يمكن تعرُّفُها ووصفها بـ ملاحظتها.			
<b>6 macrostructure</b>	بنية كِبْرٍة (جَهْرٍ) <i>macrostructure</i>	بنية يمكن رؤيتها بالعين المجردة، دون حاجة إلى تكبير، أو بتكبيرها نحو عشرة أضعاف.			

10 magnet	مagnetis	جداً في شدة الحقل المغناطيسي الخارجي هو العزم الميكانيكي المؤثر.
aimant		
Lat. magnetis		
قطعة من المغنتيت أو من مادة حديدية مغناطيسية خصائصها جذب الحديد إليها بتمويل حقل مغناطيسي خارجي ذاتي، وتبدى عزماً دورانياً عند وضعها في حقل مغناطيسي خارجي. انظر magnetite.		
11 magnetic	مغناطيسي	حقل مغناطيسي
magnétique		منطقة تأثير جسم مغناطيسي
Lat.magneticus		تجلى بالقوة الميكانيكية التي يؤثر بها في تيار كهربائي يحيطها أو في أقطاب المغناط التي توضع فيها.
صفة لما دلّ على مغناطيس. انظر magnet.		
12 magnetite	مغنتيت	عزم مغناطيسي
magnétite		انظر magnetic dipole moment
	معدن أسود من مجموعة السبييل، صيغته $\text{Fe}_3\text{O}_4$ ، ينجذب بشدة نحو المغناطيس، وهو أحد الخامات الرئيسية للحديد مشوّباً غالباً بالتيتانيوم أو المغنيزيوم. يتفكك في الدرجة $1538^\circ\text{S}$ متوجاً بالأكسيد $\text{Fe}_2\text{O}_3$ .	
13 magnetic dipole	ثنائي قطب مغناطيسي	قطب مغناطيسي
dipole magnétique		- أحد قطبي مغناطيس.
	زوج من قطب مغناطيسيي موجب وآخر سالب، تفصل بينهما مسافة صغيرة، يولد حقولاً مغناطيسياً.	- كل واحدة من نقطتين على سطح الكرة الأرضية تلتقي في كل منها خطوط الحقل المغناطيسي الأرضي، تتحرك أحياناً عدة أميال في اليوم الواحد.
14 magnetic dipole moment	عزم ثنايلي	العدد الكمومي
moment dipolaire magnétique	القطب المغناطيسي	الغمطيسي
العزم المرافق لثنائي قطب مغناطيسي، وهو مقدار		عدد يعبر عن العزم الزاوي المكمم في ذرة أو جزيء خاضع لتأثير حقل مغناطيسي، يأخذ قيمتاً تقع بين القيمتين (-1) و (+1)، حيث 1 قيمة العدد الكمومي الثاني، وتكون هذه القيم من مضاعفات المقدار $\frac{h}{2\pi}$ حيث h ثابت بلانك.
15 magnetic field		تحاوب (رنين) مغناطيسي
champ magnétique		résonnance magnétique
		استجابة الإلكترونات والذرارات والجزيئات والنوى
16 magnetic moment		
moment magnétique		
.magnetic dipole moment		
17 magnetic pole		
pole magnétique		

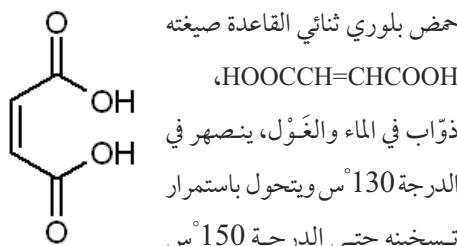
بعض التواترات المحددة بنتيجة تكميئها الفراغية  
في حقل مغناطيسي. انظر quantization.

- 20 **magnetic scanning** مسح مغناطيسي *scanning magnétique*  
فرز الأيونات في حقل مغناطيسي بدلالة طيفها الكثُلية المميزة بغية تحليلاً.

- 21 **magnetic susceptibility** طوعية مغناطيسية *susceptibilité magnétique*  
ثابتة تدل على درجة تغفظ مادة استجابة لتأثير حقل مغناطيسي، وتحدد نسبة تغفظ المادة إلى شدة الحقل. وهي تؤثر عادة عندما لا يكون هذان المقداران متوازيين.

- 22 **magnetism** مغناطيسية *magnétisme*  
Lat.magnetismus  
- قابلية بعض المواد على جذب الحديد إليها.  
- استجابة مادة لتأثير حقل مغناطيسي عليها.

- 23 **maleic acid** حمض الماليك *acide maléique*



إلى مصاوغه حمض الفوماريک. يحضر بالأكسدة التحفيزية للبنزين والأتراسين، أو بنزع الماء من حمض الماليك. يرجع بالميドروجين إلى حمض السكسينيك  $\text{HOOC(CH}_2)_2\text{COOH}$ ، يستعمل في صناعة الراتينات المتعددة الإستر، وفي معالجة النسيج وحافظاً للزيوت والدهون.

بلاماء الماليك

*anhydride maléique*

مُركَب بلوري عديم اللون صيغته  $\text{H}_2\text{C}_4\text{O}_3$  ينصهر في الدرجة  $35^\circ\text{S}$ ، ذوّاب في الأسيتون والكلوروفورم، يُنتج حمض الماليك بإمامته، ويشارك في تفاعلات ديلز-آلدر، يستعمل في صنع الراتينات الألكيلية والزيوت الجفوفة المعدلة.

قابلية التصفيف

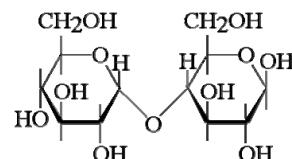
*malléabilité*  
خاصية جسم فلزِي يتغيّر معها شكله ويأخذ شكلاً جديداً يتمدّد في كل الاتجاهات بالطرق أو بالتصفيح بالضغط.

قابل للتتصفيح

*malléable*  
Lat.malleabilis (v.malleare)  
(بطرق)  
جسم يقبل التصفيف والتشوه والتلذّذ دون كسر أو تصدّع.

مالتوز

*maltoze*  
ثنائي سكرييد بلوري يمیني التدوير، صيغته  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ ، ينشأ بحلمة النشا والغليكوجين إزيمياً، يعطي الغلوکوز بالحلمة، ويستعمل في صناعة الأطعمة. لا يوجد حراً في الطبيعة.



منغناط

*manganate*

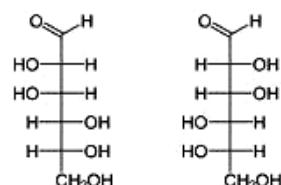
- 31** مركبات تحوي المغنيز كأنيون (كصاعدة)، مثل حمض المغنيك  $H_2MnO_4$  الناشئ بالصهر القلوي للأكسيد  $MnO_2$ .
- 29** **manganese** منغنيز *manganèse* عنصر فلزي انتقالي رمزه Mn، عدده الذري 25 وكتلته الذرية النسبية 54.938، درجة انصهاره  $1244^\circ\text{C}$  ودرجة غليانه  $1962^\circ\text{C}$ ، متعدد التكافؤات يقع في الفصيلة VIIb من الجدول الدوري، يوجد في الطبيعة أكسيداً مثل البيرولوزيت  $MnO_2$ ، ويستعمل بخاصة في صنع الفولاذ، يؤدي الأيون  $Mn^{2+}$  دوراً منشطاً في العديد من الإنزيمات.

- 30** **manganite** منغنيت *manganite*
- 
- أحد خامات المغنيز، صيغته  $MnO(OH)$
  - يوجد بلوراتٍ معينية مستقيمة أو كتلية.
  - أحد أملاح غير ثابتة تحضر بتفاعل الأكسيد مع قاعدة  $MnO_2$ .

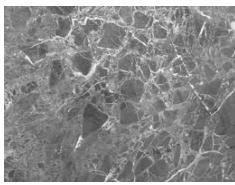
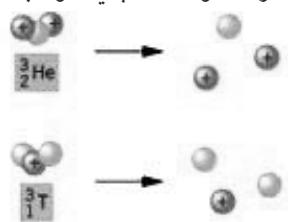
- 31** **Mannich reaction** تفاعل مانيش *réaction de Mannich*
- تكاثف الأمينات الأولية أو الثانوية أو النشاردر مع الفورمالدهيد أو مع كيتون لتكوين بيتا أمين الكيتون.
- $$\begin{array}{c} \text{>N-H} \\ | \\ \text{>N-CH}_2-\text{OH} \end{array} + \text{CH}_2\text{O} \rightleftharpoons \begin{array}{c} \text{>N-CH}_2\text{OH} \\ | \\ \text{>N-CH}_2+\text{OH} \end{array}$$
- $$\begin{array}{c} \text{>CH} \\ | \\ \text{>CH-N} \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{>C-CH}_2-\text{N} \\ | \\ \text{>C-CH}_2-\text{N}+\text{H}^+ \end{array}$$

- 32** **mannitol** *mannitol*
- مانيتول غُول سداسي حلو المذاق على هيئة مسحوق أبيض صيغته  $C_6H_8(\text{OH})_6$ ، ذواب في الماء يوجد على ثلاثة أشكال متصاوقة ضوئياً أهمها الشكل اليساري التدوير. يوجد في العديد من النباتات والفطiro والإشنبيات، ويحضر بإرجاع المانوز. يستعمل في معالجة أمراض الكلية بالحقن الوريدي مُدرّاً تناظجياً. يسمى أيضاً *mannite*.

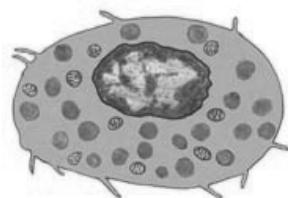
- 33** **mannose** *mannose*
- مانوز الألدوهكسوز صيغته  $\text{HOCH}_2(\text{CHOH})_4\text{CHO}$  يوجد على ثلاثة أشكال ضوئية: يميني ويساري وراسيمي، وتعد كلها مصاوغات لأشكال الغلوكوز المواتقة، يوجد في العديد من البروتينات السكرية.



- 34** **mannuronic acid** *acide mannuronique*
- حمض المانورونيكي حمض ألدهيدي صيغته  $\text{HOOC}(\text{CHOH})_4\text{CHO}$  بحلمهة الحمض الألجيني موجود في جدران خلايا الإشنبيات البحرية.

<p><b>35 manometer</b></p> <p><i>manomètre</i></p> <p>جهاز يقيس ضغوط الغازات والأبخرة بموازنتها بضغط عمود من الزئبق في أنبوب على شكل حرف U.</p>	<p><b>مقاييس الضغط</b></p> <p><b>maple sugar</b></p> <p><i>sucre d'érable</i></p> <p>سكر يحضر بغلي شراب القيقب حتى مرحلة التبلور، وهو بألوان فاتحة تقع بين الأصفر والأحمر الخفيف أو البني الخفيف.</p>	<p><b>عميل كيميائي</b> يضاف إلى تفاعل كيميائي لإعاقة، أو لمنع، تدخل نوع كيميائي معين من المساهمة في التفاعل المذكور.</p>
<p><b>36 marble</b></p> <p><i>marbre</i></p> <p>مرمر</p> 	<p><b>مرمر</b></p> <p>حجر كلكسي تقع بنيته بين الشكلين الحبيبي والشديد التراص، لذلك فهو يتبلور بدرجات متباينة، ذو لون أبيض أو مشوب، فيه عروق بألوان مختلفة، يستعمل في أعمال النحت والبناء.</p>	<p><b>كُتلة</b></p> <p><b>mass</b></p> <p><i>masse</i></p> <p>Lat.<i>massa</i></p> <p>قياس لكمية المادة المتجمعة والتي تكون بمجملها جسمًا واحدًا، واحدتها في الجملة الدولية هي الكيلوغرام أو الغرام.</p>
<p><b>37 Marcovnicov's rule</b></p> <p><i>règle de Marcovnicov</i></p> <p>وهي تنص على أنه عند إضافة مركب أيوني مثل HX إلى رابطة مزدوجة في جزيء، فإن ذرة الهيدروجين ترتبط بذرة الكربون المتصلة بأكبر عدد من ذرات الهيدروجين كما في المثال التالي:</p>	<p><b>قانون فعل الكُتلة</b></p> <p><i>loi d'action de masse</i></p> <p>قانون يعرف أيضًا بقانون غولدبرغ وواج، ينص على أن معدل تفاعل كيميائي يتاسب، في درجة حرارة ثابتة، والتراكيز الفعالة للمركبات المتفاعلة.</p>	<p><b>نقص الكُتلة</b></p> <p><b>mass defect</b></p> <p><i>défaut de masse</i></p> <p>الفرق بين كتلة ذرة نظير عنصر ما ومجموع كتل مكوناتها الإفرادية (البروتونات والнейترونات)، مأخوذة في حالتها الحرجة. وهو مقدار جبري: موجب أو سالب.</p>
<p><b>38 masking agent</b></p> <p><i>agent de dissimulation</i></p> <p> حاجب، عميل تقنيع</p>	<p><b>نوكليونات منفصلة</b></p> <p>نواة (كتلة أكبر)</p> <p></p>	<p><b>العدد الكُتلي</b></p> <p><b>mass number</b></p> <p><i>nombre de masse</i></p> <p>مجموع أعداد البروتونات والнейترونات في نواة ذرة ما، يوضع إلى يسار وأعلى رمز العنصر مثل C<sup>14</sup>. يسمى أيضًا <b>nucleon number</b>.</p>

43	<b>mass spectrogram</b>	مخطط طيف الكُتلة <i>spectrogramme de masse</i>	الإجراء المعتمد لفصل الأيونات بدلالة انحرافها عن مسارها وفقاً لكتلتها. المخطط التسجيلي في مطياف الكتلة.
44	<b>mass spectrograph</b>	مطياف الكُتلة <i>spectrographe de masse</i>	جهاز يفصل تياراً من الداقائق المشحونة، بتأثير حقل كهربائي أو مغناطيسي، على شكل طيف كتلة مع تسجيل بياني للمعطيات على نحو يسمح بتحديد كتل النظائر في الداقائق المعنية.
45	<b>mass spectrography</b>	تخطيط طيف الكُتلة <i>spectrographie de masse</i>	استحصلال طيف الكتلة.
46	<b>mass spectrometer</b>	مقاييس طيف الكُتلة <i>spectromètre de masse</i>	جهاز شبيه بمطياف الكتلة، يستعمل عادة القياسات الكهربائية للمعطيات لتحديد نسب وجود النظائر المختلفة ولتحليل مزاج المركبات.
47	<b>mass spectrometry</b>	قياس طيف الكُتلة <i>spectrométrie de masse</i>	إجراء يعتمد على استعمال مقاييس طيف الكتلة لتحديد تراكيب المزاج وللتحليل الكمي للعناصر.
48	<b>mass spectroscope</b>	منظار طيف الكُتلة <i>spectroscopie de masse</i>	جهاز يستعمل لتعيين كتل الذرات أو الجزيئات، تخضع فيه حزمة من أيوناتها لتأثير حقلين، كهربائي ومغناطيسي، يعملان معاً على حرف الأيونات عن مسارها بدلالة كتلتها.
49	<b>mass spectroscopy</b>	تنظير طيف الكُتلة <i>spectroscopie de masse</i>	
50	<b>mass spectrum</b>	طيف الكُتلة <i>spectre de masse</i>	تسجيل لتوزع الكتلة، أو نسبة الكتلة إلى الشحنة، في الأيونات أو الجزيئات أو أقسامها.
51	<b>massive</b>	جسيم، كثيلي <i>massif</i>	- صفة لمادة صلبة، أو لتجمع من المواد. - صفة لما ليس له شكل منتظم، دون أن يعني ذلك بالضرورة أنه غير بلوري.
52	<b>mastocyte</b>	خلية بدانية <i>mastocyte</i>	نوع من الكريات البيضاء من زمرة العَدَلات (neutrophils)، تميز بوجود حبيبات قاعدية سيتوبلازمية غنية بالهيستامين والهيبارين.
53	<b>mastic</b>	صمغ المصطكا <i>gomme mastic</i>	مستحلب من مواد معدنية متراقبة على شكل عجينة راتينية، يؤخذ من شجرة المصطكا، ويستعمل في الطب وفي صنع اللواصق وللعزل والخرايا.
54	<b>mat</b>	كامد <i>matte</i>	



صفة لسطح يفتقر إلى البريق والتألق.

- كل ما بلغ المرحلة النهائية المراده من عملية تصنيعه.

## 55 mate leaves

*feuilles de mate*

أوراق وبراعم فتية تؤخذ من شجرة المتن، يصنع منها بعد تجفيفها وطحنه شراب ذو خصائص منبهة مثل القهوة والشاي.

## أوراق المتن

## 56 material

*matériel*

Lat.*materia*

الجزء الأساسي أو الكلي من العناصر أو المكونات الذي تصنع منه كل المعدات أو التجهيزات أو معظمها.

## مادة، مادي

## 57 matrix

*matrice*

## حامل

- المكون الرئيسي الخلية.  
- طور صلب متصل من فلز أو لدين تُحشى فيه، بالصب أو بالصهر، جسيمات من طور صلب آخر.

## 58 matte

## كامد، مُرَكَّب سلفيدي

*matte*

- انظر *.mat*.

- مزيج سلفيدي غير نقى يتكون بصهر خامات سلفيدية لفلزات مثل النحاس والرصاص والنikel.

## 59 matter

## مادة

*matière*

Lat.*materia*

المكون المادي للأجسام والأشياء التي تدركها حواسنا، ويشمل كل ما له كتلة في حالة السكون.

## 60 mature

## ناضج، راشد

*mûr*

Lat.*maturus*

- كل ما بلغ النزرة الاعتيادية في نموه الطبيعي وتطوره.

## 61 mean

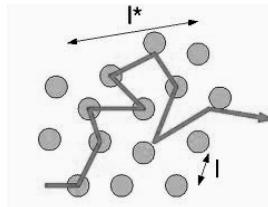
*moyen*

مقدار من نوع مجموعة قيمٍ أو قياسات، يعد مثلاً لها ويقع داخل ترتيبها، مثل القيمة المتوسطة لمجموعة متحوّلات تقع بين قيمتين حدّيتين.

## وسطي، متوسط

## 62 mean free path

*libre parcours moyen*



المسافة المتوسطة التي يقطعها جسيم من جملة جسيمات متحركة (مثل جزيئات غازية أو إلكترونات حرة في فلز) بين اصطدامين متتاليين له.

## 63 measurable

*mesurable*

Lat.*mensurabilis*

كل ما يخضع للقياس، وهو بوجه عام ما كان على درجة من الكثيّر أو الصغرّ يمكن عندها تحديد مقداره، مثل تحديد ضغط أو مقدار مكوّن في جملة ما.

## 64 measure

*mesure*

## قياس، تدبير

تحديد كمية يمكن ملاحظتها مباشرة، ويمكن بواسطتها تحديد مقدار شيء آخر مرتبط بها، مثل تحديد كمية الكهرباء المارة في دارة تحليل كهربائيّي، التي يُحدّد منها وزن الفلز المترسب على المِهِيط.

## 65 measurement

*mesure*

## قياس

تحديد مقدار كمية أو صفة أو دالة جملة أو حالة بدلالة وحدة قياسية معتمدة.

66 measuring cup

*coupelle de mesure*

كوب قياس

كوب ذو سعة محددة، عليه  
مؤشرات تدل على حجوم  
محددة بدقة.

ما كان في وسط أو في منتصف موقع ما.

67 mechanical equivalent of heat  
*équivalent mécanique de la chaleur*

قيمة واحدة الطاقة الحرارية (الحريرة) معبراً عنها  
بوحدة الطاقة الميكانيكية، وتبلغ في الجملة السعوية  
 $4.1855 \times 10^7$  إرقة للحريرة الواحدة. يسمى  
أيضاً المكافئ بالجول.

68 mechanism

*mécanisme*

Lat.mechanisma

- محمل العمليات الكيميائية والفيزيائية المتضمنة في إجراء ما أو المسؤولة عنه.
- تتبع المراحل في تفاعل كيميائي، مثل القول بأن هناك عدة آليات يمكن بها تفسير حادثة مثل التحفيز.

آلية

69 mechanism of reaction

*mécanisme de la réaction*

تحديد المسار الذي يجري بموجبه تفاعل كيميائي وذلك بتحديد مراحله، وتوافق دلالتها مع المعطيات أو الدلالات الملاحظة أو المقاومة.

آلية التفاعل

70 media

*media*

جمع medium. انظر .medium

أوساط

71 median

*médian*

Lat.mediana

مُنَصَّف، متوسط

وسيط

72 mediator

*médiateur*

عميل وساطة، مثل إنزيم أو هرمون، في تفاعل  
كيميائي أو في تحوّل بيولوجي.

73 medicinal oil

*huile médicinal*

زيت لا عضوي شديد النقاوة، عديم اللون  
والرائحة والطعم، يستعمل مُرَازِقاً داخلياً في الطب  
وفي صناعة المراهم.

74 medium

*milieu*

Lat.medium

وسط

- ما يشغل موضعًا متوسطًا.
- نظام غذائي اصطناعي لتربيه البكتيريا وتكاثرها.
- مادة سامة، مثل الورق أو النسيج أو الفحم المشست، تتوضع عليها مواد صلبة في عملية ترشيح.

75 melamine

*mélamine*

ميلامين

مُرَكَّب بلوري أبيض صيغته  $C_3N_3(NH_2)_3$ ، درجة انصهاره  $354^\circ\text{C}$ ، يُنتَج بتكاففه مع الفورمالدهيد ومواد أخرى راتينات الميلامين المتصلبة حراريًا والثابتة تجاه الضوء والحرارة.

76 melanin

*mélanine*

ميلاين

- صياغ طبيعي أسود أوبني غامق ذو كتلة جزيئية كبيرة يتكون بفعل الإنزيمات المؤكسدة على الفنولات، يوجد في بنى نباتية وحيوانية مثل الجلد والشعر.

- أحد أصعبه اصطناعية تشبه الميلانين الطبيعي،  
وتصطنع بالأكسدة الإنزيمية للتيروزين.

77 **melt** صهارة

*fondue*

Lat. *mollis*; Gr. *meldein*

مادة مصهورة مثل الزجاج عديمة التبلور يتبدل  
تركيبها الكيميائي وخصائصها الفيزيائية تبدلًا كبيرًا.

78 **melting** انصهار، صهر

*fusion*

.fusion

انظر

79 **melting point** درجة حرارة الانصهار

*point de fusion*

درجة الحرارة التي يتحول فيها جسم صلب إلى  
الحالة السائلة، وتقوم فيها حالة توازن بين طوريه  
الصلب والسائل تحت الضغط الجوي النظامي. انظر  
.freezing point

80 **membrane** غشاء

*membrane*

Lat. *membrana*

- صفيحة رقيقة طرية من منشأ نباتي أو حيواني.  
- صفيحة رقيقة تفصل بين وسطين وتمكن المرور  
عبرها كما في عمليات التناضح والتبادل الأيوني.

81 **membrane electrode** (مسرى) غشائي

*électrode à membrane*

.glass electrode

انظر

82 **Mendeleef's law** قانون مندلييف

*loi de Mendeleef*

.periodic law

انظر

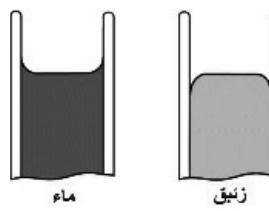
83 **meniscus** هالة

*ménisque*

Gr. *meniskos*: *mene*

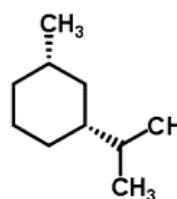
التعرّف، أو التحدّب، الذي يأخذ سطح سائل في  
أنبوب دقيق

المقطع عند تبلّه  
به كمًا مع الماء، أو  
عند عدم تبلّه  
به كمًا مع الزئبق.



84 **methane** متان

*methane*

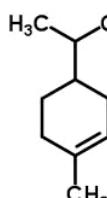


هيدروكربون سائل صيغته  
 $C_{10}H_{20}$ ، ذو بنية حلقة  
مشبعة له ثلاثة مصاواغات  
أهمها المصاوغ بارا ، يشبه  
العديد من أشباه التربينات  
مثل الكاربون والمنول.

85 **menthene** متين

*menthène*

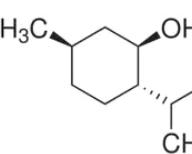
هيدروكربون غير مشبع صيغته  $C_{10}H_{18}$ ، يحضر من  
المتول بنزع مائه، ويعد المشتق  
الرباعي الهيدروجيني للمصاوغ  
باراسي敏ين، يستعمل في الاصطناع  
العضوي.



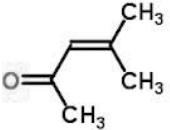
86 **menthol** متول

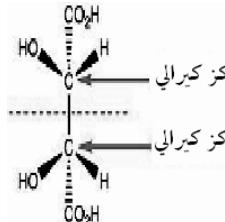
*menthole*

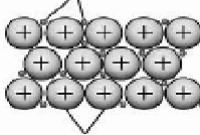
غُول تربيني ثانوي  
وحيد الحلقة صيغته  
 $C_{10}H_{19}OH$



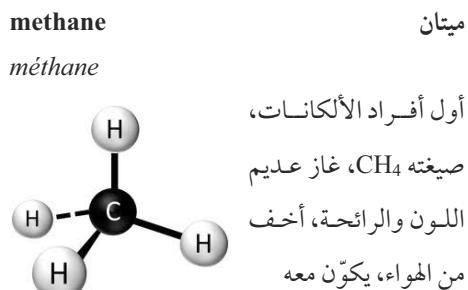
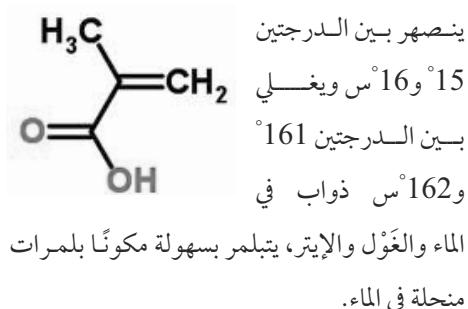
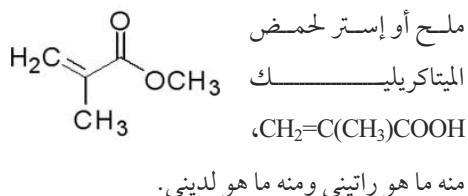
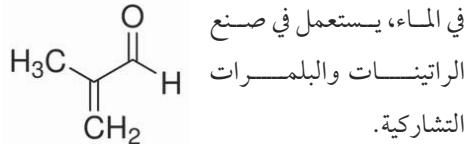
انصهاره  $43^{\circ}\text{س}$ ، فعال ضوئياً يوجد على أشكال  
مختلفة ويحضر بارجاع المتون، يستعمل في تحضير  
الراهم الطيبة الخارجية.

<p><b>87 menthone</b> <i>menthone</i></p> <p>سائل كيتو زيتى القوام صيغته <math>C_{10}H_{18}O</math>، يغلى في الدرجة <math>207^{\circ}\text{S}</math>، قليل الذوبان في الماء، ذواب في المذيبات العضوية، يوجد في زيت التعناع بشكله اليساري التدوير ويُصنع بأكسدة المتنول، يستعمل في تنكيم الطعام.</p>	<p>متون</p>	<p><b>زئبق II</b> <i>mercurique</i> ما يدل على الزئبق، أو ما يحتويه، من مركبات يكون فيها ثانوي التكافؤ، مثل كلوريد الزئبق <math>\text{HgCl}_2</math>.</p>
<p><b>88 mercaptal</b> <i>mercaptal</i></p> <p>أحد مجموعة مركبات عضوية كبريتية، تعد الماثلات الكبريتية للأسيتالات وتميز بوجود المجموعة <math>=\text{C}(\text{SR})_2</math> في بنيتها، تنشأ من تفاعل المركبات مع الألدهيدات أو الكيتونات.</p>	<p>مركتال</p>	<p><b>زئبق I</b> <i>mercureux</i> ما يدل على الزئبق، أو ما يحتويه، من مركبات يكون فيها أحادي التكافؤ، مثل كلوريد الزئبق <math>\text{Hg}_2\text{Cl}_2</math>.</p>
<p><b>89 mercaptan</b> <i>mercaptan</i></p> <p>أحد مركبات عضوية صيغتها العامة <math>\text{RSH}</math>، تشبه الأغوال والفينولات إلا أنها تحتوي ذرة كبريت بدلاً من ذرة الأكسجين؛ وهي سوائل ذات رائحة منفرة توجد في النفط الخام. تسمى أيضاً <i>.thiol</i>.</p>	<p>مركتان</p>	<p><b>زئبق</b> <i>mercu</i> آلهة يونانية عنصر فلزي انتقالي رمزه <math>\text{Hg}</math>، عدده الذري 80 وكتلته الذرية النسبية 200.59، وهو الفلز الوحيد السائل في درجة حرارة الغرفة، درجة تحكمده <math>-38.87^{\circ}\text{S}</math> ودرجة غليانه <math>356.6^{\circ}\text{S}</math>. أحادي التكافؤ وثنائيه، يقع في الفصيلة <math>\text{IIB}</math> من الجدول الدوري، يوجد في الطبيعة على شكل سينيابار (زنجر) <math>\text{HgS}</math>، وكالوميل <math>\text{Hg}_2\text{Cl}_2</math>.</p>
<p><b>90 mercerization</b> <i>mercerisation</i></p> <p>إكساب الخيوط القطنية لمعاناً وقوّة تحمل وقابلية للاصطدام بمعالجتها بالصودا الكاوية في درجات حرارة متحكّم بها.</p>	<p>مرسّرة</p>	<p><b>خلية زئبقيّة</b> <i>cellule à mercure</i>  الخلية أولية جافة قوامها الزنك وأكسيد الزئبق، تُنتج كموتاً ثابتاً طيلة مدة عملها.  <math>\text{HgO} + \text{Zn} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Hg} + \text{Zn}(\text{CH})_2</math> طاقة كهربائية + قصص معدني فاصل معدني</p>
<p><b>95 mesityl oxide</b> <i>oxyde de mésityl</i></p> <p>سائل زيتى القوام صيغته <math>(\text{H}_3\text{C})_2\text{C=CHCOCH}_3</math>، درجة تحكمده <math>-41.5^{\circ}\text{S}</math>،</p>	<p>أكسيد الميزيتيل</p>	<p></p>

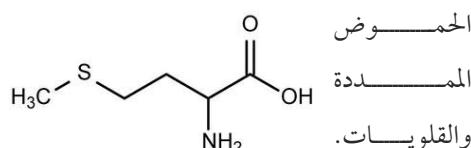
			بـ. انظر .m-RNA.
			ميتا: سابقة
96	<b>meso-</b> <i>mésо-</i> Lat.mesos	يستعمل مذياً ومادة متوسطة في عمليات الاصطناع العضوي. ميزو: سابقة	
97	<b>meso compound</b> <i>composé mésо</i>	سابقة تدل على حالة أو مجموعة متوسطة خاصة في مرَكَب حلقي مثل ميزو كلور الأنتاسين.	ما يدل على وجود موضعين في حلقة يتزبنية تفصل بينهما ذرة كربون واحدة. ما يدل على موقع أو حالة لاحقة.
98	<b>mesomeric</b> <i>mésomère</i>		مُرَكَب ميزو مصاوغ ضوئي غير فعال بسبب تعويضات داخلية مركز كيرالي تحرجي في بنيته.
99	<b>mesomerism</b> <i>mésométrie</i>	ميزوميري ما يتعلق بالتجاوب الحاصل في جزيء أو في أيون أو جذر.	استقلابي متسلق
100	<b>messenger RNA</b> <i>RNA messenger</i>	الرنا المرسال صنف طبيعي من جزيئات الرنا تحمل معلومات الجينات إلى الريبوزومات، تكون من طاق واحد وتكون بالاستنساخ من طاق المِرْسَاف للدنا الجينومي حيث تُوجّه إلى صنع البروتينات. يرمز لها	استقلاب انظر metabolism و anabolism
101	<b>meta-</b>	ما يدل على وجود موضعين في حلقة يتزبنية بني Gr.meta	ميتا: سابقة
102	<b>metabisulfite</b> <i>métabisulfite</i>	ملح يحوي الأيون شائي التكافؤ $S_2O_5^{2-}$ ، ويكون بتسلقين مرَكَب بيسلفيت يسمى أيضاً بيروسلفيت	ميتا بيسلفيت
103	<b>metabolic</b> <i>métabolique</i>	ما يرتبط بالاستقلاب أو يدل عليه أو يحدث به.	استقلابي
104	<b>metabolism</b> <i>métabolisme</i> Gr. metabole	مجمل التفاعلات الكيميائية والتحولات الفيزيائية التي تحدث في الخلايا الحية من بناء وتقويض مولدة الطاقة اللازمة للعمليات والنشاطات الحياتية. انظر catabolism و anabolism	استقلاب
105	<b>metabolite</b> <i>métabolite</i>	مادة متوسطة تنشأ وتتبَّدَّل في عمليات الاستقلاب في الخلايا الحية وفي العضويات الدقيقة وتستعمل فيها؛ تؤثُّر في نمو النسج الحية وتعد مصدر طاقة للجسم.	متسلق

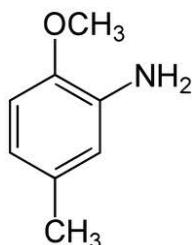
106	<b>metal</b> <i>métal</i> Lat. metallum; Gr. metallon	فلز	110	<b>metalloid</b> <i>métalloïde</i>	شبـه فـلـز
	أحد مجموعة كبيرة من العناصر تـكون نحو ثلاثة أربع العناصر الكيميائية المعروفة، صلبة في درجة حرارة الغرفة، عدا الروبيديوم والسيزيوم وال غالـيـوم والـرـئـيقـ، ذات بريق ولمعان غالـبـاـ، تـقبل السـحبـ والـطـرقـ وـتـوـصـلـ الـحرـارـةـ وـالـكـهـرـبـاءـ جـيدـاـ، توـلـدـ فيـ مـحـالـيـ أـمـلاـحـهاـ أـيـونـاتـ موـجـةـ بـفـقـدـانـهاـ إـلـكـتروـنـاـ أوـ أـكـثـرـ.			- عنصر لا فلزي مثل الكربون يمكن أن يرتبط بفلز لصنع سبيكة. - عنصر مثل البور والسيليكون والزرنيخ والتلوريوم، متوسط في خصائصه بين فلزية ولا فلزية.	
107	<b>metallic</b> <i>métallique</i> Lat. metallicus	فلـزـيـ	111	<b>metalloorganic</b> <i>organométallique</i>	مـرـكـبـاتـ عـضـوـيـاتـ فـلـزـيـةـ
	ما كان له صـفـةـ الفـلـزـ أوـ ماـ اـرـتـبـطـ بـهـ وـعـادـ إـلـيـهـ مـثـلـ رـابـطـةـ فـلـزـيـةـ.			اسم عام يطلق على أي مـرـكـبـ عـضـوـيـ يـحـويـ فيـ جـزـيـئـهـ فـلـزـاـ مـرـتـبـاـ بـذـرـةـ كـرـبـونـ،ـ منـ أـهـمـ هـذـهـ مـرـكـبـاتـ ثـنـائـيـ إـيـتـيلـ الزـنـكـ $Zn(C_2H_5)_2$ ـ،ـ وـهـوـ أـوـلـ مـرـكـبـ عـرـفـ مـنـهـ،ـ وـمـرـكـبـاتـ غـرـينـيـارـ وـمـنـهـاـ مـيـتـيلـ يـوـديـدـ المـنـغـيـزـ $CH_3MnI$ .	
108	<b>metallic bond</b> <i>liaison métallique</i>	رابـطـةـ فـلـزـيـةـ	112	<b>metalloporphyrin</b> <i>porphyrin métallique</i>	بورـفـيرـينـ فـلـزـيـ
	إـلـكـتروـنـاتـ حـرـةـ فـيـ الطـبـقـاتـ الـخـارـجـيـةـ لـذـرـاتـ الـفـلـزـ			مـرـكـبـ مـثـلـ الـهـيمـ يـتـكـونـ مـنـ بـورـفـيرـينـ وـأـيـونـ فـلـزـيـ	
		أـيـونـاتـ الـفـلـزـ		مـثـلـ الـحـدـيدـ وـالـمـغـنـيـزـيـومـ وـالـكـوبـالـتـ.	
	رابـطـةـ كـيـمـيـائـيـةـ خـاصـةـ بـالـفـلـزـاتـ تـتـمـيزـ بـإـلـكـتروـنـاتـ تـكـافـؤـ تـحـرـكـ بـحـرـيـةـ،ـ جـامـعـةـ ذـرـاتـهاـ فـيـ بـنـيـةـ بـلـوـرـيـةـ غالـبـاـ،ـ وـهـيـ سـبـبـ الإـيـصالـيـةـ الـحـرـارـيـةـ وـالـكـهـرـبـائـيـةـ الجـيـدةـ لـلـفـلـزـاتـ.		113	<b>metalloprotein</b> <i>métalloprotéine</i>	برـوتـينـ فـلـزـيـ
				إنـزـيمـ بـرـوتـينـيـ فـيـ بـنـيـةـ ذـرـةـ فـلـزـ بـوـصـفـهـاـ مـكـوـنـاـ أـسـاسـيـاـ.	
109	<b>metallic soap</b> <i>savon métallique</i>	صابـونـ فـلـزـيـ	114	<b>metallurgy</b> <i>métallurgie</i>	تعـدـين
	ملـحـ حـمـضـ أحـادـيـ الكـرـبـوكـسـيلـ،ـ مـثـلـ الـحـمـوـضـ الـدـسـمـ الـعـالـيـةـ (ـحـمـضـ الشـعـمـ،ـ حـمـضـ الـزـيـتـ،ـ حـمـضـ النـخـلـ)ـ وـسـواـهـاـ،ـ معـ فـلـزـ ثـنـائـيـ التـكـافـؤـ أوـ ثـلـاثـيـهـ مـثـلـ الكـوبـالـتـ وـالـزـنـكـ وـالـنـحـاسـ وـالـرـصـاصـ وـالـأـلوـمـيـنيـومـ،ـ لاـ يـنـحـلـ فـيـ المـاءـ وـيـنـحـلـ فـيـ الـبـنـزـينـ،ـ يـسـتـعـمـلـ فـيـ صـنـاعـةـ الـمـزـلـقـاتـ وـالـمـجـفـفـاتـ وـصـنـعـ الـمـغـلـظـاتـ.			عـلـمـ تـقـانـيـ يـعـالـجـ استـخـراـجـ الـفـلـزـاتـ مـنـ خـامـاتـهـ،ـ وـتـقـيـيـهـاـ وـتـحـضـيرـهـاـ لـلـاستـعـمالـ.ـ يـتـضـمـنـ عـمـلـيـاتـ مـثـلـ الـمـعـالـجـةـ الـحـرـارـيـةـ وـصـنـعـ الـخـلـائـطـ،ـ كـمـ يـتـضـمـنـ درـاسـةـ بـنـىـ الـفـلـزـاتـ وـخـصـائـصـهـاـ.	
			115	<b>metaprotein</b> <i>métaprotéine</i>	برـوتـينـ مـبـدلـ
				أـحـدـ الـمـنـتجـاتـ الـمـخـلـفـاتـ الـمـشـتـقـةـ مـنـ الـبـرـوتـينـاتـ بـفـعـلـ الـحـمـوـضـ وـالـقـلـويـاتـ،ـ حـيـثـ يـتـبـدـلـ تـرـكـيـبـهـاـ أـحـيـاناـ.	

116	<b>metasilicate</b> <i>métasilicate</i>	ميتا سيليكات Silicates containing the $\text{SiO}_3^{2-}$ anion, where silicon and oxygen atoms are in a 1:3 ratio.	لاحقة في اللغات الأجنبية وسابقة في العربية بمعنى مقاييس، كمقاييس الأمبير ومقاييس الفولط.
117	<b>metasilicic acid</b> <i>acide métasilicique</i>	حمض الميتا سيليسيليك Acid formed by the addition of one molecule of water to the silicic acid molecule, $\text{H}_2\text{SiO}_3$ .	ميتاكروليin Solutions of $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CHO}$ in water, used in the production of acrylates and methacrylates.
118	<b>metastable</b> <i>métastable</i>	قلق Refers to a state that is stable under certain conditions but can change to another state under different conditions.	ميتاكربلات Methyl ester of methacrylic acid, $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOH}$ , which is soluble in water and organic solvents.
119	<b>metastasis</b> <i>métastase</i>	تنقل The movement of cancer cells from the primary tumor to other parts of the body.	ميتاكريليك Acrylic acid, $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOH}$ , which is soluble in water and organic solvents.
120	<b>meter</b> <i>mètre</i> قياس Gr.metron	متر: وحدة قياس The basic unit of length in the metric system, equivalent to approximately 39.37 inches.	متان Methane, $\text{CH}_4$ , a colorless, odorless gas that is soluble in water and organic solvents.
121	<b>meter-</b> <i>-mètre</i>	مقاييس: لاحقة Postnominal suffix indicating measurement or quantity.	أول أفراد الألkanات، صيغته $\text{CH}_4$ , غاز عديم اللون والرائحة، أخف من الهواء، يكُون معه

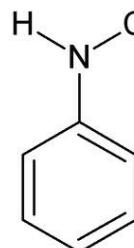


		جزيء الأكسجين.
		ميتيدين
		- مركب من ثنائي ميتييل مع فلز مثل ميتييد الزرنيق $.Hg(CH_3)_2$
		- مركب يحيي الزمرة $CH_3$ وينشأ مادةً متوسطة في تفاعل تكافف الفينول والفورمالدهيد.
130	<b>methide</b> <i>méthide</i>	حمض الميتونيك <i>acide méthionique</i>
126	<b>methane series</b> <i>série méthane</i>	زمرة الميتان مجموعة هيدروكربونية ذات سلسلة مستقيمة مشبعة صيغتها العامة $C_nH_{2n+2}$ , يُعد الميتان أول وأبسط أفرادها، يليه الإيتان فالبروبان فالبوتانات والبتانات والهكسانات وأقرانها العليا. تسمى أيضًا سلسلة الألكانات أو البارافينات.
127	<b>methanoic acid</b> <i>acide méthanoïque</i>	حمض الميتانويك .formic acid انظر
128	<b>methanol</b> <i>méthanol</i>	ميتانول عَوْل سائل سام ذو رائحة غير مستحبة صيغته $CH_3OH$ , يغلي في الدرجة $64.5^\circ\text{S}$ , كان يحضر سابقاً بالتقشير الإلافي للخشب ويحضر الآن صناعياً بتفاعل تحفيزي بين $CO$ و $H_2$ تحت الضغط. يستعمل مذيباً ومضاد تجمدٍ ومساحقاً للغَوْل الإيتيلي ومادة أولية في صنع الفورمالدهيد وغيره. يسمى أيضاً wood alcohol و methyl alcohol .
129	<b>methemoglobin</b> <i>méthémoglobine</i>	ميتموغلوبين خضاب قاعدي بلوري يوجد في الدم الطبيعي بمقادير أقل بكثير من مقدار الهيموغلوبين، وينتلاف عنه باحتواه الأيونات $Fe^{+3}$ بدل الأيونات $Fe^{+2}$ ، وبعد مقدراته من ثم على الارتباط العكوس مع
131	<b>methionic acid</b> <i>acide méthionique</i>	حمض الميتونيك حمض بلووري مسحوق (ماسح للطوبة) صيغته $CH_2(SO_3H)_2$ ، يُصنع من الأسيتيلين أو الأسيتاميد وحمض الكبريتิก الدخاني. .methane-disulfoinic acid يسمى أيضاً
132	<b>methionine</b> <i>méthionine</i>	ميتيونين حمض أميني أساسى صيغته $CH_3SCH_2CH_2CH(NH_2)COOH$ ، ذواب في الماء الحموضة المعتدلة والقلويات. يوجد بشكله اليساري (L-) مكوناً للعديد من البروتينات مثل الكازين، ويعد مصدراً للكبريت اللازم للاصطناع الحيوي للسيستين، كما يعد مصدراً للزمرة الميتيلية في تفاعلات المَتِيلَة المفروقة، كما في الاصطناع الحيوي للكولين والكرياتين. يحضر صناعياً بشكله الراسيبي DL.
133	<b>methoxy</b> <i>méthoxy</i>	ميتوكتسي





ما يحتوي جذر الميتوكسيل أو يرتبط به أو يدل عليه.



57° س ويغلي في الدرجة 190° س، ذواب في الغُرْفَة والإيتير، يستعمل مذيباً ومُرَكَّباً متوسطاً كيميائياً.

134 **methoxyl***méthoxyl*

الجذر الأحادي التكافؤ  $\text{OCH}_3$ - المتكون من جذر ميتيلى مرتبط بذرة أكسجين. يوجد في المذيبات العضوية ومبيدات الحشرات والمركيبات المللدة.

ميتوكسيل

135 **methyl***méthyl*

جذر ألكيل صيغته  $\text{CH}_3-$  مشتق من جزء الميتان  $\text{CH}_4$  بتنوع ذرة هيدروجين منه. يعرف، مرتبطاً، في العديد من المركيبات، كما يمكن عزله حراً متراجعاً غازياً في عمليات التحلل الحراري لمركيبات عضوية.

ميتيل

136 **methyl acetate**

أسيتات الميتيل

*acétate méthylique*

إستر سائل ملتهب عديم اللون يُصنع من الميتانول وحمض الأسيتيك، ذو رائحة عطرة، يغلي في الدرجة 54° س ذواب جزئياً في الماء، يستعمل مذيباً لأسيتات السيلولوز والنتروسيلولوز.

عُوْل ميتيلى

137 **methyl alcohol***alcool méthylique*انظر  $\text{methanol}$ 138 **N-methyl aniline**

-N-ميتييل الأنيلين

*N-méthyl aniline*

أمين ثانوي صيغته  $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}(\text{CH}_3)$ ، وهو سائل زيتى عديم اللون إلىبني حمراء، يتجمد في الدرجة

139 **methyl cellulose***cellulose méthylique*

مسحوق ينتج عن مثيلة السيلولوز، ينتفخ في الماء منتاجاً محلولاً غروانيّاً، يستعمل في صنع المواد اللاصقة والمغلّفة وعوامل الاستحلاب.

140 **methyl chloride***chlorure méthylique*

مركب غازي صيغته  $\text{CH}_3\text{Cl}$ ، يتجمد في الدرجة 97.6° س ويبيع في الدرجة -23.7° س. يستعمل مبرداً وعميل مثيلة، يسمى أيضاً chloromethane.

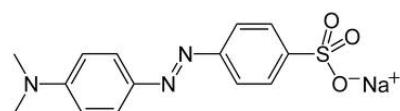
141 **methyl group***groupe méthylique*

الجذر العضوي  $\text{CH}_3-$  المشتق من الميتان، يوجد مجموعة ألكيلية في العديد من المركيبات العضوية.

142 **methyl orange***orange de méthyl*

أحد أصباغ آزو صيغته:

$(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{N}=\text{NC}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{Na}$  لونياً في المعايرات الحمضية - القاعدية في مجال pH بين 3.1 و 4.4، حيث يتلون بلون برتقالي أصفر في وسط قاعدي وبلون وردي أحمر في وسط حمضي.



143 methyl red

*rouge de méthyl*

مسحوق أحمر قاتم أو بلورات بنفسجية، صيغته  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NNC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ، ينصلب في الدرجة



أحمر الميبل

*rouge de méthyl*

مسحوق أحمر قاتم أو بلورات بنفسجية، صيغته  $(\text{CH}_3)_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{NNC}_6\text{H}_4\text{COOH}$ ، ينصلب في الدرجة

180°س، لا

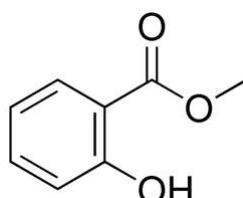
ينحل في الماء،  
ولكنه ينحل في  
العُوْل والإيتِر

وحمض الأسيتيك الجليدي. يستعمل مشعراً في مجال pH بين 4.2 و 6.2 حيث يتبدل لونه من الأحمر إلى الأصفر، قلًّا استعماله لقلة ثباته.

144 methyl salicilate

*salicilate méthylique*

إستر سائل صيغته  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COOH}_3$ ، يغلي في



ساليسيلات الميبل

*salicilate méthylique*

الدرجة 222.2°س،  
قليل الذوبان في الماء،  
يوجد حُرّاً في الطبيعة  
مكوناً أساسياً لبعض

الزيوت ويعطر، يستعمل في الطب وفي صناعة العطور والمواد المنكهة. يسمى أيضاً زيت بتولا.

145 methyl violet

بنفسجي الميبل

*violet de méthyl*

أحد مجموعة مواد كيميائية متآلة تستعمل  
مشعراتٍ معايرة أو أصبغة، وهي خلاطٌ من رباعيٌ  
ميبل الروزانيلين وحماسيه وسداسيه. يستعمل رباعيٌ  
الميبل مشعر معايرة ويسمى أيضاً Gentian violet.

146 methylamine

ميتمامين

*méthylamine*

غاز عديم اللون شديد السمية صيغته  $\text{CH}_3\text{NH}_2$ ، قابل للالتهاب كثير الانحلال في الماء، يمتص في الدرجة 6.8°س ويتجمد في الدرجة -92.5°س، يحضر من الميتابول والنشارد ويستعمل في صنع الأصبغة ومبيدات الأعشاب والقطور، يسمى أيضاً aminomethane.

مَيْتِيلَة

147 methylation

*méthylation*

إدخال جذر الميبل  $\text{-CH}_3$  في مركب.

148 methylene

*méthylène*

جذر هيدروكربيوني ثنائي التكافؤ صيغته  $=\text{CH}_2$ ، يشتق من جزيء الميتابان بإزاحة درجة هييدروجين، يوجد في الكثير من المركبات العضوية.

مَيْتِيلِين

149 methylene blue

*bleu de méthylène*

مسحوق أو بلورات بلون أخضر غامق ثابت في الهواء، ينحل في الماء والعُوْل والكلوروفورم، ولهاليه المائية لون أزرق غامق. صيغته  $\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{N}_3\text{SCl} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ . يستعمل في الطب وكاشفاً في المعابر الحمضية القاعدية، يصنع مع كلوريد الزنك ملحًا مضاعفًا صيغته  $(\text{C}_{16}\text{H}_{18}\text{N}_3\text{SCl})_2 \cdot \text{ZnCl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ، يستعمل في صباغة الصوف والقطن.

أزرق الميبلين

150 methylene chloride

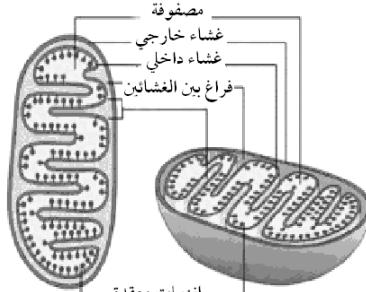
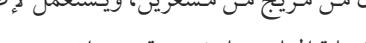
*chlorure de méthylène*

سائل طيار عديم اللون صيغته  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$ ، درجة تجمده 40.1°س. لا يلتهب ولا ينفجر، ينحل في العُوْل والإيتِر وقليل الانحلال في الماء، يستعمل مذيباً وفي إزالة الدهان.

كلوريد الميبلين

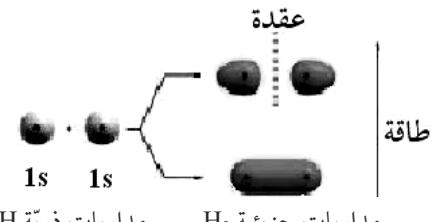
151	<b>mica</b> <i>mica</i>	ميكا	ميزان لتقدير أوزان صغيرة جداً بدقة كبيرة.
	أحد سيليكات عديدة ذات تركيب كيميائي متغير إلا أنها بلورية البنية وذات خصائص فизيائية متشابهة، تتميز بسهولة انفلاقها إلى صفات مرنة. يمكن تحضير أنواع اصطناعية منها تتمتع بخصائص كهربائية وميكانيكية أفضل من خصائص الأنواع الطبيعية منها.		كيماء مجهرية (مكروية) <i>microchemistry</i> دراسة التفاعلات الكيميائية بإجراءات تقتضي التعامل مع مقادير صغيرة جداً من المواد تقع بين 0.1 و10ملغ، وتحتاج غالباً إلى أجهزة صغيرة وتقانات خاصة وملاحظة مجهرية، وهي في الكيمياء الحيوية كيمياء وحدات الخلية والعضويات الدقيقة.
152	<b>micelle</b> <i>micelle</i> Lat. <i>micella</i>	فتية، مُذيلة	حببة بلورية مجهرية <i>microcrystalline</i> بلورات مجهرية من مواد عالية البلمرة تتكون من بلورات مجهرية غروية مرتبطة بسلاسل جزيئية.
	جزيء عضوي غروي تقع أبعاده بين 1 ميكرون وجزء واحد من ألف جزء منه، يحمل شحنة كهربائية، وينشأ من تجميع كبير من دقائق غروانية، كما في الصابون والمنظفات.		
153	<b>micro-</b> <i>micro-</i>	صغرٍي، مجهرى، مكرو: سابقة micro-	ميكرو: سابقة تدل على جزء من مليون جزء من الوحدة المضافة التي تعود إليها، مثل ميكروغرام = $1 \times 10^{-6}$ غ. صغرٍي، مجهرى، مكرو: سابقة تدل على شدة الصغر مثل أمواج ميكروية.
154	<b>microanalysis</b> <i>microanalyse</i>	تحليل صغرٍي	تحليل تستعمل فيه مقادير صغيرة جداً من مرتبة الميكروغرام مما يتطلب استعمال أجهزة صغيرة جداً وتقانات مجهرية.
155	<b>microbalance</b> <i>microbalance</i>	ميزان صغرٍي	ميزان لتقدير أوزان صغيرة جداً بدقة كبيرة.
156	<b>microchemistry</b> <i>microchimie</i>	كيماء مجهرية (مكروية)	دراسة التفاعلات الكيميائية بإجراءات تقتضي التعامل مع مقادير صغيرة جداً من المواد تقع بين 0.1 و10ملغ، وتحتاج غالباً إلى أجهزة صغيرة وتقانات خاصة وملاحظة مجهرية، وهي في الكيمياء الحيوية كيمياء وحدات الخلية والعضويات الدقيقة.
157	<b>microcrystalline</b> <i>microcristalline</i>	حببة بلورية مجهرية	بلورات مجهرية من مواد عالية البلمرة تتكون من بلورات مجهرية غروية مرتبطة بسلاسل جزيئية.
158	<b>micrometer</b> <i>micromètre</i>	ميكرومتر	واحدة قياس الأطوال؛ وهي جزء من مليون جزء من المتر، يرمز له بـ $\mu\text{m}$ ، ويسمى أيضاً ميكرون .(micron)
159	<b>microorganisms</b> <i>microorganismes</i>	أحياء دقيقة (مجهرية)	عضويات حية بمقاييس مجهرية تشمل الجراثيم والفطور ووحدات الخلية والطحالب، وتضاف إليها الفيروسات أحياناً.
160	<b>micropipett</b> <i>micropipette</i>	مص صغرٍي	- سحاحة تنقل وتنقاس فيها حجوم صغيرة جداً. - سحاحة صغيرة ذات رأس مؤلف تستعمل في عمليات الحقن المجهرى.
161	<b>microscopic</b> <i>microscopique</i>	مجهرى	

		- ما يرتبط بالمجهر أو يدل عليه. - دقائق صغيرة لا يمكن رؤيتها أو تمييزها بدون استعمال المجهر.	انتقال الأيونات في محلول كهربائي نحو أحد المسرحين بتأثير قوة حركة كهربائية.
162	<b>microstate</b> <i>micro-état</i>	حالة مكروية (مجهرية)	عنف
		واحدة من مجموعة حالات مجهرية تصف الترتيبات الممكنة التي تتوزع فيها الطاقة الكلية بحملة بين جسيماتها.	مواد عضوية تنمو على سطح النباتات بأشكال مختلفة يسببها فطر طفيلي.
163	<b>microstructure</b> <i>microstructure</i>	بنية مكروية (مجهرية)	لَبْنُ الـكـلس
		بنية بلورة أو سبيكة في مقاييس دقيق كما تبدو بمجهر تزيد قدرة تكبيره عن عشرة أضعاف أو بوسائل أخرى.	معلق من هيدروكسيد الكالسيوم $\text{Ca}(\text{OH})_2$ في الماء.
164	<b>microwave</b> <i>micro-onde</i>	موجة مكروية	لَبْنُ الـمـغـيـزـيـا
		موجة كهرومغناطيسية يقع طولها بين 1 مم و30 سم أي بين أطوال الأمواج تحت الحمراء وأمواج الراديو، تستعمل لأغراض فيزيائية مثل تسخين الأطعمة وفي الاتصالات العالية الترددات.	معلق من أكسيد المغنيزيوم $\text{MgO}$ في الماء، يستعمل مسهماً.
165	<b>microwave spectroscopy</b> <i>spectroscopie à micro-onde</i>	مطيافية الأمواج المكروية	ـ مـلـىـ
		نمط من مطيافية الامتصاص تتضمن استعمال الجزء من الطيف الكهرومغناطيسي الذي تقع أطواله الموجية بين أطوال الأمواج تحت الحمراء وأمواج الراديو، أي بين 1 ملم و30 سم. يستعمل غالباً في تحليل المركبات الغازية.	سابقة تعني $\frac{1}{1000}$ (أو $10^{-3}$ ) من الوحدة الملحقة بها، مثل مليمتر = $10^{-3}$ م.
170	<b>milli-</b> <i>milli-</i>		معدن
171	<b>mineral</b> <i>minéral</i> Lat. <i>mineralis</i>		كلمة تطلق على المكونات الطبيعية غير الحية للقشرة الأرضية؛ تعد هذه المكونات المواد الخام للعناصر والمركبات، وهي ذات خصائص وتركيبات كيميائية محددة. لا عضوية بمعظمها وقد تدل الكلمة معدن على مواد عضوية مثل الوقود الأحفوري.
172	<b>mineralogy</b> <i>minéralogie</i>	علم المعادن	علم دراسة المعادن في بنيتها البلورية وخصائصها الفيزيائية والكيميائية وتصنيفها والتقييم عنها وتمييزها.
166	<b>migration</b> <i>migration</i> Lat. <i>migratio</i> (v. <i>migrare</i> )	هجرة	

173	<b>mineral oil</b>	زيت معدني	 <p>مصنفقة غشاء خارجي غشاء داخلي فراغ بين الغشائين إنزيمات معقدة</p>	انقسام خطي
	<i>huile minérale</i>		<p>منتج سائل ذو منشاً معدني تقع لزوجته في مجال لزوجة الزيوت، مثل البترول وزيت السّجّيل وما ينتج منها بالتفطير.</p>	
174	<b>minima</b>	قيم أصغرية		انقسام خطي
	<i>valeurs minimums (minima)</i>		<p>جمع لكلمة <b>minimum</b></p>	
175	<b>minimum</b>	أصغرى		انقسام خطي
	<i>minimum</i>		<p>Lat. <i>minimus</i></p>	
			<p>القيمة الدنيا التي يمكن الحصول عليها.</p>	
176	<b>miscibility</b>	مزوجية		حمض مختلط
	<i>miscibilité</i>		<p>Lat. <i>misibilis</i> (v.<i>miscere</i>)</p>	
		<p>قابلية انحلال مُرَكَّبٍ في آخر بكل النسب مما يعني عدم نشوء طورين منفصلين منها. وهذه بوجهٍ خاصٌ حالة السوائل، وتختلف مُرْجُجتها، فبعضها تام الامتزاج مثل الماء والغُول وبعضها قليل الامتزاج مثل الماء والبنزين.</p>		انقسام خطي
177	<b>mitochondria</b>	متقدرات، حبيبات خيطية		مشعر مختلط
	<i>mitochondries</i>		<p>Gr. <i>mitos</i> (خيط) + <i>kondrion</i> (حبيبة)</p>	
		<p>عُضيّات في الهيولى الخلوي، لها شكل حبيبات خيطية</p>		indicateur mixte
		<p>تقع أبعادها بين 0.5 و 1 ميكرون، تُعَدُّ خزان طاقة الخلية (قدرتها)، إذ يُصطنع فيها مصدر هذه الطاقة</p>		
		<p>وهو ثلاثي فسفات الأدينوزين.</p>		
178	<b>mitosis</b>	<i>mitose</i>		مشعر مختلط
			<p>انقسام نواة خلية ونشوء خلويتين جديدتين، لكلٍ منها التركيب الكيميائي والوراثي للخلية الأم.</p>	
				انقسام خطي
179	<b>mixed acid</b>	<i>acide mixte</i>		مشعر مختلط
			<p>مزيج من حمض الكبريتيك والنتريلك، يستعمل في عمليات الترجمة، وفي صناعة اللدائن والمنتجات.</p>	
			<p>يتكون من نحو 36% من حمض النتريلك و 61% من حمض الكبريتيك. يسمى أيضًا <i>nitrating oil</i>.</p>	
180	<b>mixed indicator</b>	<i>indicateur mixte</i>		مشعر مختلط
			<p>مشعر لوني في المعايرات الحمضية - القاعدية، يتكون من مزيج من مشعرتين، ويستعمل لإظهار درجة نهاية المعايرة على نحو دقيق وواضح.</p>	
181	<b>mixed salt</b>	<i>sel mixte</i>		ملح مختلط
			<p>ملح مضاعف مشتق من أكثر من قاعدة أو من أكثر من حمض.</p>	

182	<b>mixing</b> <i>mélange</i> Lat. mixtus (v.miscere)	خَلْطٌ	187	<b>moderator</b> <i>modérateur</i> Lat. moderatus (v.moderare)	مَهْدِيٌّ
	تحقيقُ توزُّع متجانسٍ لمكونات غازية أو سائلة أو صلبة بعملية تحريك ميكانيكي.			مادة ذات وزن جزيئي منخفض مثل البيريليوم والكربون والدوتيريوم تعمل على إبطاء سرعة النترونات في المفاعلات النووية حيث تحقق النترونات البطيئة عملية الانشطار.	
183	<b>mixture</b> <i>mélange</i>	خلطٌ	188	<b>modification</b> <i>modification</i> Lat. modificatio (v.modificare)	تحويل
	تجمُّعٌ غير متجانس لمواد لا يمكن التعبير عنه بصيغة كيميائية، توزع مكوناته فيها بينها على نحو منتظم أو غير منتظم، ويمكن فصلها بوسائل ميكانيكية. تعد المحاليل خلائط تتوزع مكوناتها على نحو منتظم.			تفاعل كيميائي ثُبَّدَ فيه بعضُ أو كُلُّ الجذور في صيغة بلمر عال بجذور أخرى مما يسبب تبدلًا ملحوظًا في واحدة أو أكثر من خصائص البلمر دون تحرير بنيته، ومثاله إيدال جذور كربوكسيلية أو ألكيلية بجذور هيدروكسيلية في سلسلة البلمر الكربونية.	
184	<b>mks system</b> <i>système mks</i>	الجملة المكثية	189	<b>modified soda</b> <i>soude modifiée</i>	صودا محورة
	جملة واحdas، واحdasها الأساسية: الطول وواحدته المتر، والكتلة وواحدتها الكيلوغرام، والزمن وواحدته الثانية.			مزيجٌ بحسب مختلفة من رماد الصودا وثنائي كربونات الصوديوم، يستعمل في الغسيل والتنظيف.	
185	<b>mobility</b> <i>mobilité</i>	حركية	190	<b>modifier</b> <i>modificateur</i>	محور
	- السرعة المتوسطة لحركة أجسام غازية أو أيونات كهربية بتأثير فرق كمون مقداره واحدة فرق الكليون. - السرعة المتوسطة لانتشار جزيئات في سائل بتأثير فرق في ضغط التحال مقداره واحدة الضغط.			مادة تصاف خلال إجراءٍ أو عمليةٍ لتحقيق تأثير مطلوب أو لإعطاء خصائص مرادة.	
186	<b>model</b> <i>modèle</i> Lat. modulus	طرازٌ	191	<b>modulus of elasticity</b> <i>module d'élasticité</i>	معامل المرونة
	ترتيبٌ مجرّدٌ أو مرئيٌ يُظهر تركيب أو بنية جملة، مثل الطراز الجزيئي الثلاثي الأبعاد الذي تمثل فيه ذرّاته بِكُراتٍ وروابطٍ بقبيان.			معاملٌ يُمثلُ بنسبة الإجهاد المطبق على مادة، تخضع لتأثير ميكانيكي، إلى تَوَّرِها. يُعدُّ مقياسًا لتلدين المادة أو لِتَبيَّسِها.	
192	<b>Mohr's salt</b> <i>sel de Mohr</i>	ملح مور			

ملح بلوري خفيف الأخضره صيغته: <chem>FeSO4.(NH4)2SO4.6H2O</chem> ينحل في الماء ويتفكك بين الدرجتين 100° و 110° س، يستعمل في الكيمياء التحليلية وفي عمليات التعدين.	تركيز يعبر فيه عن مقدار المذاب بالمول وعن مقدار
المذيب بالكيلوغرام، ويرمز له $\text{m}$ .	مولٍ حجمي $molar$
193 <b>moisture</b> <i>humidité</i>	ما دل على المول أو ما حواه في ليتر واحد من محلول.
ماء منتشر أو متكانف بمقادير ضئيلة نسبياً، مبعثر خلال غاز بحيث يكون بخاراً غير مرئي أو ضباباً، أو على جسم صلب بحيث يكون غير محسوس أو نداءة مرئية على سطح صلب.	محلول مولي حجمي $molar solution$
194 <b>mol</b> <i>mole</i>	محلول يحوي مولاً من مادة مذابة في ليتر واحد منه.
هو وحدة معيارية دولية لمقدار المادة، رمزها mol، وتعرف بأنها مقدار المادة التي يحوي عدداً من الوحدات الأولية (من ذرات وجزيئات وأيونات وجذور) مساويةً عدد الذرات التي يحويها 12 غراماً من نظير الكريبون $C^{12}$ . فمول واحد من عنصر مكون من ذرات منفردة يحوي $(6.0235 \times 10^{23})$ ذرة؛ كما يبلغ وزنه مقداراً بالغرامات مقدار الكتلة الذرية النسبية للعنصر.	Caroln بـ .molal solution مولية حجمية $molarity$
195 <b>molal</b> <i>molaire</i>	تركيز يعبر فيه عن مقدار المذاب مقدراً بالمول المنحل في كمية من المذيب تجعل حجم محلول الناتج مساوياً ليتراً واحداً.
مولٍ وزني $molar$ ما دلٌ على المول أو ما حواه في كغ واحد من محلول.	201 <b>molasses</b> <i>mélasses</i> - السائل السميكي اللزج المتبقى بعد أخذ السكر وروز من السائل الأم في صناعة السكر. - الشراب الحاوي 20% تقريباً من السكر وروز والذى لا يمكن استخراجه منه اقتصادياً، يسعد محلولة أولية في صناعة الأغواص والأسيدتون وحمض السيتريك وغيرها.
محلول مولي وزني $molal solution$ <i>solution molaire</i>	202 <b>molding</b> <i>moulage</i> إكساب متج لدیني أو مطاطي الشكل المراد باستعمال الحرارة والضغط. يجرى بالبثق والنفخ والضغط.
محلول يحوي مولاً من مادة مذابة في 1000 غرام من المذيب. Caroln بـ .molar solution	203 <b>mole fraction</b> <i>fraction molaire</i> نسبة عدد مولات أحد مكونات مزيج أو محلول إلى العدد الكلي لمولات سائر مكوناته.
<b>molality</b> <i>molalité</i>	كُسرٌ موليٌ $mole fraction$

204	<b>molecular</b> <i>moléculaire</i>	جزئي molecular	التابع الموجي العائد لالكترون يتحرك في حقل تسببه النوى والإلكترونات الأخرى في الجزيء، يعبر عنه عادة بالجمع الخططي للمداريات الذرية.
205	<b>molecular biology</b> <i>biologie moléculaire</i>	بيولوجيا جزيئية molecular biology	
		فرع من البيولوجيا يتم بدراسة العضويات الحية على المستوى الجزيئي والتفاعلات التي تجري فيها وأليات حدوثها، ويتضمن ما يحدث في نواة الخلية حيث تتوضع الكروموزومات والجينات المتشكلة من حوض نووية والتي تحدد عوامل الوراثة.	
206	<b>molecular distillation</b> <i>distillation moléculaire</i>	تقدير جزيئي molecular distillation	مادة بلورية مثل الزيوليت، تحوي مسامًّا مكروية الأبعاد تستعمل لفصل الجزيئات الصغيرة عن الكبيرة، كما في تجفيف الغازات والسوائل، أو للفصل ما بين أنواع جزيئية بدلالة أبعادها وقطبياتها.
207	<b>molecular formula</b> <i>formule moléculaire</i>	صيغة جزيئية molecular formula	<b>طيف جزيئي</b> <i>spectre moléculaire</i> طيف إشعاعي تسببه تبدلات طاقية كمومية تحدث في الجزيء، يتشكل من مجموعة من العصابات المميزة له والمشكّلة من خطوط بالغة الدقة.
208	<b>molecular model</b> <i>modèle moléculaire</i>	نموذج جزيئي molecular model	<b>بنية جزيئية</b> <i>structure moléculaire</i> شكل الجزيء الناتج من التأثير بين نوى ذراته وإلكتروناتها وفقاً لمبادئ ميكانيك الكم وكما ينتج من دراسة الطيف الجزيئية.
209	<b>molecular orbital</b> <i>orbitale moléculaire</i>	مداري جزيئي molecular orbital	<b>حجم جزيئي</b> <i>volume moléculaire</i> الحجم الذي يشغله مول من عنصر أو مركب ويساوي وزنه الجزيئي مقسوماً على وزنه النوعي.

<p><b>214 molecular weight</b> <i>poids moléculaire</i></p> <p>مجموع الأوزان الذرية للذرات المكونة للجزيء محسوباً من الصيغة الجزيئية الصحيحة، تبلغ قيمته المليون وأكثر من واحدة الكتلة الذرية (و.ك.ذ) في حالة الجزيئات المعقّدة مثل البروتينات والبلمرات العالية.</p>	<p><b>218 moment</b> <i>moment</i> Lat. <i>momentum</i></p> <p>الميل لتوليد حركة حول نقطة أو محور، ويساوي جداء القوة التي تسبب الحركة في بعدها عن النقطة أو المحور.</p>	<p><b>عزم</b></p>
<p><b>215 molecularity of reaction</b> <i>molécularité de la réaction</i></p> <p>عدد الذرات والجزيئات المشاركة في تفاعل كيميائي، وهو لا يرتبط بالضرورة بمرتبة التفاعل. انظر <i>order of reaction</i></p>	<p><b>جزيئية التفاعل</b></p>	<p>اندفاع</p>
<p><b>216 molecule</b> <i>molécule</i></p> <p>الوحدة البنوية الكيميائية الصغرى للمادة التي توجد في الطبيعة وتتمتع بسائر خصائص المادة. قد يتكون من ذرة واحدة (Ne, He) أو من ذرات متباينة (O<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>) أو من ذرات متباينة (H<sub>2</sub>O, HCl).</p>	<p>جزيء</p>	<p>معدن مومنل</p>
<p><b>217 molybdenum</b> <i>molybdène</i></p> <p>عنصر فلزي رمز Mo، عدده الذري 112 وكتلته الذرية النسبية 95.95، يقع في الفصيلة VIIb من الجدول الدوري، ينصهر في الدرجة 2610° س ويغلي في الدرجة 5560° س. له عدة تكافؤات، سريع التأكسد لا ينحل في الحموض الممددة وينحل في حمض الكبريتيك والنتريك الكثيفين والساخنين، يشبه الكروم والتنغستين في خصائصه ويستعمل في تقسيمة الفولاذ.</p>	<p>موليبدين</p>	<p>أحادي</p>
<p><b>220 Monel metal</b> <i>métal Monel</i></p> <p>اسم تجاري لسبيكة مقاومة تحوي 67% نيكيل و28% نحاس و5% عناصر أخرى تضاف إليها لزيادة ممتانتها.</p>	<p>اسم تجاري لسبيكة مقاومة تحوي 67% نيكيل و28% نحاس و5% عناصر أخرى تضاف إليها لزيادة ممتانتها.</p>	<p>معدن مومنل</p>
<p><b>221 mono-</b> <i>mono-</i></p> <p>سابقة تدل على ذرة واحدة أو على جذر واحد مثل أحادي كلور حمض الأسيتيك.</p>	<p><b>أحادي</b></p>	<p>أحادي</p>
<p><b>222 monoacid</b> <i>monoacide</i></p> <p>حمض يحوي جزيئه ذرة هيدروجين واحدة قابلة للتبادل، مثل HCl و CH<sub>3</sub>COOH.</p>	<p><b>حمض أحادي</b></p>	<p>حمض أحادي</p>
<p><b>223 monoatomic</b> <i>monoatomique</i></p> <p>جزيء مكون من ذرة واحدة مثل Ne.</p>	<p><b>أحادي الذرة</b></p>	<p>أحادي الذرة</p>
<p><b>224 monobasic</b> <i>monobasique</i></p> <p>- ما حوى ذرة هيدروجين واحدة قابلة للتبادل، يستعمل للدلالة على الحموض.</p>	<p><b>أحادي القاعدية</b></p>	<p>أحادي القاعدية</p>

- ما حوى ذرة واحدة من فلز أحادي التكافؤ مثل أحادي فسفات الصوديوم  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ .

- ما حوى زمرة هيدروكسيل قاعدية واحدة ويمكن أن يتفاعل مع جزيء واحد فقط من حمض أحادي القاعدية، يستعمل للدلالة على الأنسس والأملاح القاعدية.

**225 monochromatic** وحيد اللون  
*monochromatique*

ما كان ذات لون واحد.

**226 monochromatic radiation** إشعاع وحيد اللون  
*radiation monochromatique*

إشعاع بلون واحد أو بطول موجي واحد، أو ذو مجال ضيق جداً من الأطوال الموجية.

**227 monochromator** مستفرد اللون  
*monochromateur*

منظار طيفي معدّل، استبدل بقطعته العينية شقًّا ضيق موازٍ لشقه الأصلي بغية عزل جزء ضيق من الطيف دراسته.

**228 monoclinic system** جملة أحادية الميل  
*système monoclinique*

إحدى الجمل البلورية الست تميّز باحتوائها ثلاثة محاور أبعاد البلورة عليها غير متساوية وتتقاطع تقاطعاً مائلاً واحداً فقط.

**229 monocyclic** أحادي الحلقة  
*monocyclique*

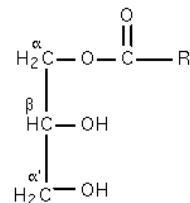
ما يحوي حلقة واحدة في بنيته الجزيئية.

**230 monofilament** شعرة أحادية  
*monofilament*

جديلة أحادية متصلة غير ملتفة من ليف طبيعي أو صنعي (مثل الزجاج) تتشكل بالبثق.

**231 monoglyceride** غليسيريد أحادي  
*monoglycéride*

إستر حمض دسم للغليسروول، يستحضر بأسترة مجموعة OH واحدة من المجموعات الثلاث صيغته:  $\text{RCOOCH}_2\text{CHOHCH}_2\text{OH}$  الطبيعة، ويصطنع، يستعمل في صنع المستحلبات ومواد التجميل والمزلفات.



**232 monolayer** طبقة أحادية  
*couche monomoléculaire*

رقاقة متصلة يبلغ سمكها جزيئاً واحداً أو خلية واحدة.

**233 monomer** موحود، أحادي الحد، (مونومير)  
*monomère*

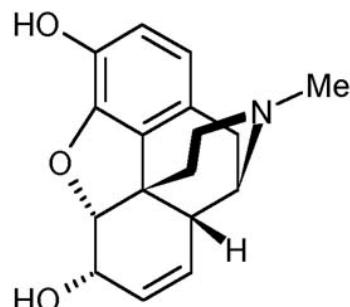
جزيء ذو بنية بسيطة غالباً وزن جزيئي منخفض يحوي الكربون عادة، يعد الوحدة البنائية المتكررة في البليمر بارتباطه مع جزيئات مماثلة أو مشابهة. من أمثلته الستيرين وكlorيد الفينيل.



**234 monomolecular film** رقاقة أحادية الجزيء  
*film monomoléculaire*

رقاقة يبلغ سمكها جزيئاً واحداً. انظر monolayer.

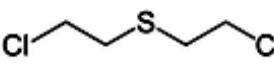
235	<b>mononucleotide</b> <i>mononucléotide</i>	نكلوتيد أحادي Nucleotide monomer	241	<b>monoxide</b> <i>monoxyde</i>	أحادي أكسيد Monoxide
	نكلوتيد مكون من جزيء واحد من قاعدة نتروجينية ومن مركب كربوهيدراتي وحمض الفسفوريك.			أكسيد يحوي جزيئه ذرة أكسجين واحدة.	
236	<b>monophosphate</b> <i>monophosphate</i>	أحادي الفسفات Monophosphate	242	<b>mordant dye</b> <i>colorant sur mordant</i>	صيغٌ مرسخ Mordant colorant
	ما حوى مجموعة فسفاتية واحدة.			صبغ، مثل معظم الأصبغة الطبيعية والعديد من أصبغة الأنتراكينون، يحتاج إلى مرسخ يصنع معه مركباً لا ينحل يثبت على الألياف المراد صبغها.	
237	<b>monosaccharide</b> <i>monosaccharide</i>	أحادي السكاريد Monosaccharide	243	<b>morphine</b> <i>morphine</i>	مورفين Morphine
	واحد من سكريات بسيطة لا يمكن تفكيكها بالحلمهة إلى وحدات أبسط منها، في جزيئها أكثر من مجموعة هيدروكسيل عُولية، ومجموعة كربونيلية واحدة، الألدهيدية أو كيتونية، وتوصف لذلك بأنها ألدوزات أو كيتوزات، تصنف عادة بدلالة عدد ذرات الكربون في جزيئها، وهي بتوزات وهكسوزات غالباً.			مُركب قلولي صيغته $C_{17}H_{19}NO_3 \cdot H_2O$ ، على شكل بلورات بيضاء درجة انصهارها 254°C، يعد القلولي الأساسي في الأفيون وتصل نسبة فيه إلى 15%， قليل الانحلال في الماء والغoul والإيتر، يستعمل مخدراً في الطب على هيئة محل منحل هيدروكلوريدي أو سلفوريكي، يؤدي تعاطيه إلى الإدمان، وتعد قاتلةً جرعته التي تريده عن 100 ملغ.	
238	<b>monotropy</b> <i>monotropie</i>	أحادية الشكل (التوجّه) Monotropism			
	علاقة بين شكلين مختلفين لمادة واحدة (مثل الفسفور الأبيض والفسفور الأحمر) ليس لها درجة انتقال محدة لأن أحد الشكلين فقط، وهو الفسفور الأحمر، ثابت، وتحول الشكل غير الثابت إليه تحول لا عكوس.				
239	<b>monovalent</b> <i>monovalent</i>	أحادي التكافؤ Monovalency	244	<b>morphology</b> <i>morphologie</i> Gr.morph (شكل)	علم الأشكال، مورفولوجيا Morphology
	- جذر (أو ذرة) تكافؤه يساوي الواحد. - ما حوى ضداداً ( أجساماً مضادة ) نوعية تجاه مستضدات من سلاله وحيدة من عضوية حية .				
240	<b>monovariant</b> <i>monovariant</i>	أحادي المتحول Monovariation			
	صفة تطلق على جملة فيزيائية - كيميائية لها درجة حرية واحدة. انظر bivariant و phase rule.				



- علم الأشكال، مورفولوجيا  
Morphology
- فرع من البيولوجيا يهتم بدراسة بنى العضويات وأشكالها في مختلف أطوارها.
- مصطلاح أحذه الكيميائيون الفيزيائيون عن علم

	البيولوجيا يهتم بدراسة بنى البلمرات العالية والببورات وأشكالها.	طاقة دافعة		
245	<b>mortar</b> <i>mortier</i> Lat. mortarium	هاون، ملاط - وعاء مجوف مصنوع من مادة صلدة، مثل المخزف، تسحق فيه المواد. - مادة لاصقة، أو خليط من مواد، طرية عند تشغيلها وتتصلب بعده، مقاومة للحموض، منها عضوية مثل: الراتينات الاصطناعية والإيبوكسي ولاغضوية مثل الإسمنت والجير والسيليكا، تُلصق بها أحجار البناء.	250 <b>motive energy</b> <i>énergie motrice</i> الطاقة التي تبدي فعلاً أو حركة ما.	طاقة دافعة
			251 <b>motor</b> <i>moteur</i> Lat. motus	محرك كل ما يمكن أن يحدث حركة.
			252 <b>movement</b> <i>mouvement</i> مجموعة من الأفعال والإجراءات المادفة إلى إنجاز أمر أو غاية ما.	حركة
			253 <b>mucic acid</b> <i>acide mucique</i> مسحوق بلوري أبيض صيغته: HOOC(CHOH) <sub>4</sub> COOH، غير فعال ضوئياً، ينصهر متفكّغاً في الدرجة 210° س، ذواب في الماء، يحضر بأكسدة اللاكتوز أو الكربوهيدرات الماثلة بحمض النتريك، يستعمل بديلاً عن حمض الطرطيك. يسمى أيضاً galactaric acid.	حمض الموسيك
246	<b>mother-liquor</b> <i>liqueur-mère</i> المحلول المتبقى بعد عملية تبلور سريعة تهدف إلىأخذ مادة سريعة التبلور. يسمى أيضاً mother water.	السائل الأم		
247	<b>motile</b> <i>motile</i> Lat. motus (v.movere)	متحرك		
		صفة لكلّ ما يقدر على الحركة تلقائياً.		
248	<b>motion</b> <i>mouvement</i> Lat. motio (v.movere)	حركة	254 <b>mucigen</b> <i>mucigène</i> مادة تتحول بسهولة إلى موسينات بفعل القلوبيات. .mucinogen تسمى أيضاً	مولّد الموسين
		الفعل أو الإجراء الذي يتقلّل به جسم من موقع إلى آخر.		
249	<b>motive</b> <i>motif</i> Lat. motivus	دافع	255 <b>mucin</b> <i>mucine</i> أحد البروتينات المخاطية التي توجد في إفرازات وأنسجة مختلفة لدى الإنسان والحيوانات الدنيا (مثل اللعاب والجلد). وهو مسحوق أبيض أو مائل إلى الصفرة عندما يكون جافاً.	موسين، مخاطين
		شيء داخلي لدى الإنسان، مثل حاجة أو فكرة أو عاطفة، يحثه على الفعل.		

256	<b>mucopolysaccharide</b>	عديد السكاريد الموسيني	مستحضر من ماء وغضار ومضافات كيميائية يدور في أنابيب حفر الآبار النفطية، مبرداً ومُرْلَقاً وحافظاً
	<i>mucopolysaccharide</i>		من قطع الحجارة التي يدفعها نحو السطح.
	متعدد سكريد مكون من وحدات متناوبة من		
	حموض بورونية ومن سكريات أمينية، يعد مكوناً		
	أساسياً للبروتينات المخاطية والبروتينات الغليوكولية		
	والزمر الدموية، ويدعم بنبيوياً النسيج الضام والأغشية		
	المخاطية، من أفراد الهيبارين وحمض الهيالورونيك		
	وسلفات الكوندرويتين.		
257	<b>mucoprotein</b>	بروتين موسيني	أتون
	<i>mucoprotéine</i>		<i>four à moufle</i>
	واحد من مجموعة مركبات معقدة، مثل الموسينيات،		فرن تحفظ في داخله المواد المراد تسخينها في حين
	تحوي عديدات سكاريد مخاطية، هي غالباً سلفات		يكون مصدر التسخين في خارجه، دون تحقيق تماس
	الكوندرويتين أو سلفات الموكوتين، مرتبطة مع وحدات		مباشر بينهما، ويجري التسخين بالحرارة النافذة
	من حمض أميني أو من بيتيدات متعددة، توجد في		والمتصلة من جدران الفرن.
	سوائل البدن وأنسجته، تسمى أيضاً .mucoid		
258	<b>mucosa</b>	مخاطية	متعدد المكونات
	<i>muqueuse</i>		<i>multicomponent</i>
	غشاء غني بالغدد المخاطية مثل الأغشية التي تبطن		صفة تطلق على الجمل المكونة من مكونين أو أكثر.
	تجاويف البدن ومراتبه المتصلة مباشرة أو على نحو		
	غير مباشر بخارجه، كباقي الجهاز المضمي والتلفسي؛		
	يتكون عادة من طبقتين أساسيتين تبقى السطحية		
	منها رطبة بإفرازات خلايا الغشاء وغددده.		
259	<b>mucus</b>	مخاط	متعدد الطبقات
	<i>mucus</i>		<i>multilayer</i>
	Lat. mucosus		<i>multicouche</i>
	سائل لزج غني بالموسينيات تفرزه غدد الأغشية		ما يتكون من طبقتين أو أكثر كل واحدة منها أحادية
	المخاطية، يعمل على ترطيب هذه الأغشية وحمايتها.		الجزيء.
260	<b>mud</b>	وحل، طين	متعدد
	<i>boue</i>		<i>multiple</i>
265	<b>multiple effect</b>	متعدد التأثير	<i>multiple effet</i>
			صفة تطلق غالباً على سلسلة من أجهزة التبخير
			يتناقص فيها الضغط تدريجياً من جهاز لآخر بحيث
			يعمل البخار المتتصاعد من كل واحد منها، عدا
			آخرها، على تسخين السائل في الجهاز الذي يليه.
266	<b>Muntz metal</b>	معدن مونتز	<i>métal de Muntz</i>

سيكّة مكونة تقريباً من 60% نحاس و 40% زنك مع نسبة ضئيلة أحياناً من الرصاص. تُعد من أنواع الشّبَه (النحاس الأصفر) وتستعمل في التطبيقات الكهربائية.	271 <b>mustard oil</b> زيت الخردل <i>sénévo, huile de moutardel</i> زيت دسم نصف جفوف يؤخذ من بذور الخردل يحتوي عدة مركبات عضوية صيغتها العامة $R-N=C=S$ ، حيث R جذر الكيل أو أريلي، أهمها إيزوتيوسيانات الأليل الذي يعد المكون الرئيسي لزيت الخردل.
267 <b>muriatic acid</b> حمض المورياتيك <i>acide muriatique</i> الاسم القديم لحمض الهيدروكلوريك، مشتق من كلمة muriate التي تدل على وجود الكلور في مركب لا عضوي، وقد بطل استعماله الآن.	272 <b>mutagenic agent</b> عامل مطمر <i>agent mutagénique</i>
268 <b>musk</b> المسك <i>musc</i> Lat.muskus - مادة شبه سائلة عند أخذها وتصبح عند تجمدها حبيباتٍ وُوريقات، ذات رائحة نفاذة مميزة ترجع إلى وجود مكون الموسكون فيها ذو الصيغة $CH_3C_{15}H_{27}O$ ، تؤخذ من غدة في غزال المسك، وتستعمل مثبتاً في صناعة العطور. - أحد مركبات اصناعية عديدة مثل الموسكون والسيفينيتون التي لها رائحة المسك الطبيعي وتستعمل بدليلاً منه.	ما يمكن أن يحرّض على حدوث طفرة في الدنا والخلايا الحية، مثل غاز الخردل وبعض الإشعاعات. وكذلك بعض الفيروسات. يسمى أيضاً mutagen.
269 <b>mustard</b> خردل <i>moutarde</i> نوع من التوابيل ذو لون أصفر ورائحة واخزة يحضر عجينةً من بذور نباته، بعد تحفييفها وسحقها.	273 <b>mutarotation</b> تدوير متبدل <i>mutarotation</i> (يتبدل Lat.(V.mutare) تبديل التدوير الضوئي في محليل نتيجة تبدل كيميائي يحدث فيها، مثل تحول ألفا D غلوکوز إلى مزيج متوازن يحتوي كلاً من ألفا وبيتا D غلوکوز.
270 <b>mustard gas</b> غاز الخردل <i>gas de moutarde</i> غاز محدث للبشر صيغته $(ClCH_2CH_2)_2S$ ، يحضر بتفاعل تيو ثنائي  الغليكول مع HCl الغازي، يستعمل في أغراض الحرب الكيميائية.	274 <b>mutase</b> موتاز <i>mutase</i> أحد إنزيمات تحفّز إعادة ترتيب جزيئية، أو تحويلها مثل حَوْل الأسيتالدهيد إلى غَوْل وحمض الأسيتيك.
	275 <b>mycotoxin</b> ذيفان فطري <i>mycotoxin</i> مواد شديدة السمية يولدها الفун والفطورو، منها الأفلاتوكسينات، تستعمل في أغراض الحرب الكيميائية.
	276 <b>myoglobin</b> ميوجلوبين <i>myoglobin</i>

مُرَكَّب هِيم موحود مكوَّن من بروتين وبورفيرين وحديد، شبيه بالهيوماغلوبين ويختلف عنه بنسبة الغلوبين في جزءٍ كُلِّ منها، ففي حين يحوى في جزئه وجزيئات معقداته مجموعة هِيم واحدة، فإن في جزءٍ الهيماغلوبين ومعقداته أربع مجموعات هِيم، ثم إن الميوغلوبين أكثر ميلاً للارتباط بالأكسجين من الهيماغلوبين.

277 **myosin**  
*myosine*

ميوزين

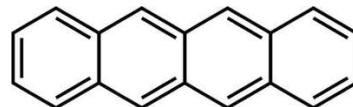
بروتين ذو وزن جزيئي، عالٍ جدًا يبلغ 470000 وحدة، يعد مكوًّناً أساسياً في النسيج العضلي، ويؤدي دوراً بارزاً في آلية التقلص العضلي..

278 **myristic acid**  
*acide myristique*  
جسم صلب بلوري صيغته  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{COOH}$  ينصهر في الدرجة 54.4°س، ذواب في الماء والغُول والإيتر، يحضر بالتقشير المجزأ لزيت جوز الهند وغيره من الزيوت النباتية، يستعمل في تركيب المكبات وفي صناعة الصابون ومستحضرات التجميل.

\* \* \*

# - N -

<b>1 nano-</b>	نانو : سابقة	الاصطناع العضوي.
<i>nano-</i>		
Lat. <i>nanus</i>		
سابقة تدل على $10^{-9}$ من الواحدة التي تليها، مثل		
النانو ثانية. يرمز لها بـ .n.		
<b>2 nanometer</b>	نانيومتر	
<i>nanomètre</i>		
جزء من $10^9$ جزء من المتر، ويساوي 1 ميلٍ مكرون		
أو 10 أنغستروم. يرمز له بـ (nm).		
<b>3 napalm</b>	نابل	
<i>napalm</i>		
مادة مغلظة من صابون الألومينيوم تضاف إلى		
الغازولين لصناعة قنابل حرقية.		
<b>4 naphtha</b>	نفثا	
<i>naphte</i>		
قُطارات نفطية من مركبات هيدروكرbones نفثينية		
على الأغلب، تتقطر فيها بين الدرجتين $93^{\circ}\text{S}$		
و $204^{\circ}\text{S}$ (أي فيما فوق الغازولين ودون الكيروسين)،		
تستعمل في صناعة الدهانات والورانيس ومذيبًا		
للتقطير. انظر .naphtene		
<b>5 naphthacene</b>	نفتاسيں	
<i>naphtacène</i>		
هيدروكرbon صلب برتقالي صيغته $\text{C}_{18}\text{H}_{12}$ ، يتكون		
جزيئه من أربع حلقات بنزينية مندمجة، ينصهر في		
الدرجة $350^{\circ}\text{S}$ تقريباً، يوجد في الأنتراسيں وفي		
قطaran الفحم الحجري ويستعمل في عمليات		
<b>6 naphthalate</b>	نفتالات	
<i>naphthalte</i>		
ملح أو إستر حمض النفثاليك.		
<b>7 naphthalene</b>	نفتالين	
<i>naphthalène</i>		
هييدروكرbon بلوري		
عطري صيغته $\text{C}_{10}\text{H}_8$ ،		
يعد المكون الرئيسي		
لقطaran الفحم الحجري، ينصهر في الدرجة		
$80.2^{\circ}\text{S}$ ويغلي في الدرجة $217.95^{\circ}\text{S}$ ، يتتصعد		
في درجة حرارة الغرفة، ينحل في البنزين والغالول		
المطلق والإيتر، يستعمل مادة متوسطة ومادة		
طاردة للعث ومبدأ للفطر، وفي صناعة الراتينات		
الصناعية وسواها.		
<b>8 naphthalene sulfonic acid</b>	حمض سلفون	
<i>acide sulfonique naphtalinique</i>		
النفتالين		
حمض نفتاليني أحادي		
السلفون صيغته		
$\text{C}_{10}\text{H}_7\text{SO}_3\text{H}$ ، يحضر		
بسلفنة النفثالين ويستعمل في صنع الأصبغة.		



نفتالات

*naphthalte*

ملح أو إستر حمض النفثاليك.

**7 naphthalene**

*naphthalène*

هييدروكرbon بلوري  
عطري صيغته  $\text{C}_{10}\text{H}_8$ ،  
يعد المكون الرئيسي

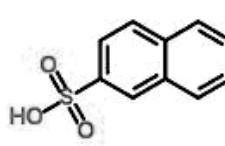
لقطaran الفحم الحجري، ينصهر في الدرجة  
 $80.2^{\circ}\text{S}$  ويغلي في الدرجة  $217.95^{\circ}\text{S}$ ، يتتصعد  
في درجة حرارة الغرفة، ينحل في البنزين والغالول  
المطلق والإيتر، يستعمل مادة متوسطة ومادة  
طاردة للعث ومبدأ للفطر، وفي صناعة الراتينات  
الصناعية وسواها.

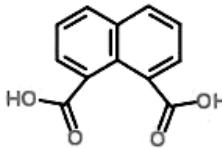
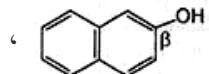
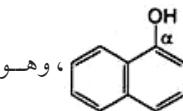
**8 naphthalene sulfonic acid** حمض سلفون

*acide sulfonique naphtalinique* النفثالين

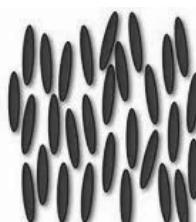
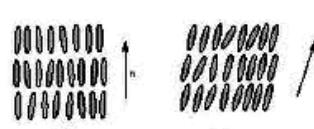
حمض نفتاليني أحادي  
السلفون صيغته  
 $\text{C}_{10}\text{H}_7\text{SO}_3\text{H}$ ، يحضر

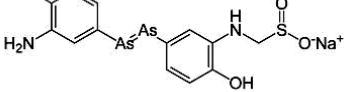
بسلفنة النفثالين ويستعمل في صنع الأصبغة.



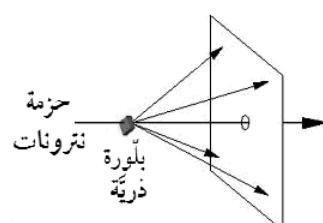
9 naphthalic acid <i>acide naphtalique</i>	حمض النفاليك naphthalene	في الأصنان العضوي وفي صناعة الأصبغة والعطور.
	حمض بلوري صيغته $C_{10}H_6(COOH)_2$ يحضر بأكسدة الأسينفين.	- الشكل بيتا وصيغته  وهو مسحوق أبيض ينصهر في الدرجة 121.6°س، ويغلي في الدرجة 285°س، يستعمل في صناعة الأصبغة والمبادات ومضادات تأكسد المطاط.
10 naphthene <i>naphtène</i>	نفتين naphthene	نفتيل naphthyl
اسم بطل استعماله، وحل محله اسم بارافين حلقي، صيغته $C_nH_{2n}$ ، حيث $n \leq 3$ . أبسط أفرانه البروبان الحلقي $C_3H_6$ والبوتان الحلقي $C_4H_8$ والبستان الحلقي والمكسان الحلقي ومشتقاتها مثل ميتيل المكسان الحلقي $C_6H_{11}CH_3$ .	فقط في النفطية ذات الأساس النفطي.	واحد من جذرين هيدروكربيونيين أحادي التكافؤ مشتقين من النفالين. صيغته $C_{10}H_7$ .
11 naphthenic acid <i>acide naphténique</i>	حمض النفتيك naphthenic acid	مخدر narcotic
- أحد حموض عديدة أحادية الكربوكسيل غالباً تشتق من النفتيات، وتؤخذ من القطرارات النفطية ذات الأساس النفطي. - مزيج لزج تجاري من حموض نفتينية تستعمل أملائتها مجففاتٍ في صناعة الدهانات وواقيةً للحش والنسج. تقع كتلته الجزيئية بين 180 و350 و.ك.ذ.	عقّار طبيعي أو نصف صنعي أو صنعي، يحوي الأزوت في حلقته غير المتتجانسة، يستدعي النوم ويمُخلص من الألم وقد يسبب الاعتياد. - الطبيعي منه وهو أشباه قلويات نباتية مثل المورفين والكوديين (مكونات الأفيون). - ونصف الصنعي وهو مركبات معدلة لجزيء المورفين، مثل ثائي أسيتيل المورفين (الميرورين). - والصناعي مثل الإيتادون وسواء.	
12 naphthol <i>naphthol</i>	نفتول naphthol	وليد nascent
مُرَكَّب صيغته $C_{10}H_7OH$ يوجد على شكلين: 	- الشكل ألفا وصيغته مسحوق أو مواسير عديمة اللون أو صفراء، ينصهر في الدرجة 96°س، ويغلي في الدرجة 278°س، ينحل في الغُول والبنزين ويستعمل	يولَد naissant Lat. naseens (v.nasci) صفة تطلق على ذرة أو مادة في لحظة نشوئها حين تكون أشدَّ فعالية مما هي في حالتها الاعتيادية، مثل الميدروجين الوليـد (H) والأكسجين الوليـد (O) لحظة انطلاقه من الماء الأكسجيني.
16 nascent hydrogen <i>hydrogen naissant</i>	هيدروجين وليد hydrogen naissant	

		غاز طبيعي
		غاز عديم اللون والرائحة، مكونٌ من مزيج من مركبات هيدروكربونية منخفضة الوزن الجزيئي قوامها الميتان (85%) والإيتان (10%) والبروبان والبوتان وسوها. وينطلق من باطن الأرض قرب مكامن النفط، يستعمل في اصطناع الأمونيا ووقوداً، وتضاف إليه مادة ذات رائحة غير مستحبة للدلالة عليه إذا ما تسرب.
21	<b>natural gas</b> <i>gas naturel</i>	
22	<b>nectar</b> <i>nectar</i> نكتار	- شراب آلهة اليونان والروماني. - شراب عذب المذاق من مزيج من عصير الفواكه.
23	<b>negative</b> <i>négatif</i> نالب	- ما كان دون الصفر قيمة. - ما اتجه بخلاف اتجاه معتمد محدد. - ما حمل مغناطيسية أو شحنة كهربائية سالبة.
24	<b>negative catalysis</b> <i>catalyse négative</i> تحفيز سلبي	تحفيز يعمل المحفّاز فيه على تثبيط التفاعل أو إعاقته، مثل تأخير تقادم المطاط والزيريت بإضافة مضادات تأكسد إليها.
25	<b>negative potential</b> <i>potentiel négatif</i> كمون سلبي	كمون كهربائي أخفض من مبدأ الكمونات ذي القيمة صفر، مثل الكمون الأرضي أو أي كمون مبدئي معتمد.
17	<b>native</b> <i>natif, naturel</i> Lat. <i>nativus</i> فطري، طبيعي	ما يوجد على حالة الطبيعي الحر غير مرتبط بعناصر أخرى، مثل الذهب والكبريت.
18	<b>natrium</b> <i>natrium</i> الاسم القديم، الذي بطل استعماله، لعنصر الصوديوم، ومنه أخذ رمزه .Na. ناتريوم	
19	<b>natron</b> <i>natron</i> نطرون	نطرون.: (العربية) Ar
20	<b>natural</b> <i>naturel</i> Lat. <i>naturalis</i> طبيعي	صفة لعنصر أو مركب نشأ طبيعياً، وخلافه الصنعي. من أمثلته العناصر ذوات الأعداد الذرية بين العدددين 1 و 92، باستثناء العناصر ذوات الأعداد الذرية 43 - 85 - 87 غير الموجودة في الطبيعة وحضرت صناعياً، والخشب والنفط والغاز الطبيعي وسوها.

26	<b>negative valence</b> <i>valence négative</i>	تكافؤ سلبي negative valence	ثلاثي التكافؤ يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري. يوجد في رمل المونازيت، متهدلاً مع السيريوم واللانثانوم، أملأحاً زهرية اللون، ويستعمل أكسيداً لإكساب الزجاج والخزف لوناً بنفسجيّاً.
-	تكافؤ أيون يحمل شحنة كهربائية سالبة.		
-	عدد الإلكترونات التي يمكن أن تنضم إلى ذرة، مثل التكافؤ السالب للأكسجين وقيمتها 2.		
27	<b>nematic</b> <i>nématique</i>	خيطي nematic	نيوهكسان néohexane
		بنية جزيئية خيطية توجد في بعض البلورات السائلة التي تظهر مثل خيط في مجهر استقطابي.	هيدروكربون سائل صيغته $(CH_3)_3CC_2H_5$ ، يحضر من البوتان والإيتيلين، ويستعمل في صنع بعض أنواع الوقود الخاصة مثل وقود الطائرات.
28	<b>nematic phase</b> <i>phase nématique</i>	طور خطي nematic phase	نيوميسين néomycin
		طور بلوري في مرحلة التشكّل البدائيّة عند تبريد مصهور سائل وحيث تتوجّه ذراته وجزيئاته وفق خطوط متوازية.	مضاد حيوي أو مزيج من مضادات حيوية فعال تجاه طيف واسع من الجراثيم.
29	<b>neo- (ne-)</b> <i>néo-, né</i> Gr: neos	نيو: سابقة neo: previous	نيون néon
		سابقة تلحق باسم مصاوغ كيميائي جديد لمُركب معروف، مثل نيوهكسان.	غاز خامل رمزه Ne عدده الذري 10، وكتلته الذرية النسبية 20.199، يميك في الدرجة 245.9° س ويتجمّد في الدرجة 248.6° س، عديم اللون والرائحة والطعم، تبلغ نسبته في الهواء 0.0012%， ويحضر منه بتقطيره المجزأ، يستعمل في الصناعات الإلكترونيّة وفي صنع المصايد الكهربائيّة.
30	<b>neodymium</b> <i>néodyme</i>	نيوديميوم neodymium	نيوبنتان néopentane
	عنصر فلزي من مجموعة الأتربيـة النادرة رمزه Nd، عدده الذري 60 وكتلته الذرية النسبية 144.24، ودرجة انصهاره 1021° س ودرجة غليانه 3068° س،	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} \quad \text{CH}_3 \\ \quad \diagdown \quad / \\ \diagup \quad \quad \diagdown \\ \text{C} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{H}_3\text{C} \quad \text{CH}_3 \end{array}$ مُركّب صيغته $\text{C}_5\text{H}_{12}$ وهو غاز عديم اللون أو سائل يغلي في الدرجة 9.5° س ينحل في الغول ويوجـد بكميات قليلـة في الغاز الطبيعيـي، يستعمل	

صنع المطاط البوتيلى ويسمى أيضًا رباعي ميتيل الميتان.	قياس الكَدَر
35 neoprene <i>néoprène</i>	نيوبرين
مطاط اصطناعي صيغته <sub>n</sub> (CH <sub>3</sub> ClC=CHCH <sub>3</sub> ) <sub>n</sub> ,	
وهو 2-كلور-1،3-بوتادين. قابل للفلكنة	
$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{H} \\   & &   \\ -\text{C}- & \text{C} = & \text{C}-\text{C}- \\   & &   \\ \text{H} & \text{Cl} & \text{H} \\ n & & \end{array}$	بأكسيد
فلزية، يقاوم	الزيوت
والأكسجين والأوزون، أقل قابلية للاشتعال من	
المطاط الطبيعي، يصنع بـلمرة الكلوروبرين،	
ويستعمل في صناعة الدهانات والمواد اللاصقة.	
36 neosulversan <i>néosulversan</i>	نيسلفرسان
الاسم التجاري للمركب neoarsphenamine يوجد	
مسحوقاً أصفر، يستعمل لمعالجة مرض السفلس.	
	
37 nephelite <i>néphélite</i>	نيفيليت
Gr.néphéle غيمة	
معدن سداسي من سيليكات الصوديوم والبوتاسيوم	
والألومنيوم، صيغته KNa <sub>3</sub> Al <sub>4</sub> Si <sub>4</sub> O <sub>16</sub> ، يوجد	
بلوراتٍ زجاجية أو حبيباتٍ أو تكتلاتٍ، وهو	
المكون الرئيسي لبعض أنواع الصخور.	
38 nephelometer <i>néphélomètre</i>	مقاييس الكَدَر
جهاز يقيس كَدَر محلول (أو عَكْرَه) بقياس كمية الضوء	
المشتت مأخوذاً في حزمة ضوئية محددة بزاوية معينة.	
39 nephelometry <i>néphéломétrie</i>	قياس الكَدَر
قياس تركيز معلق في محلول باستعمال مقاييس الكَدَر.	
40 neptunium <i>neptunium</i>	نيتنيوم
Lat.neptunus الإله نبتون	
عنصر فلزي مشع من مجموعة الأكتينيدات، رمزه	
Np عدده الذري 93 وكتلته الذرية النسبية	
237.05 درجة انصهاره 640° س ودرجة غليانه	
3902° س، يقع في الفصيلة IIIb من الجدول	
الدوري، اكتشف من الإصدار التلقائي لإلكترون	
من النظير U <sup>239</sup> .	
41 Nernst equation <i>équation de Nernst</i>	معادلة نرنست
معادلة تبين القوة المحركة الكهربائية لخلية كهربائية	
بدلاله فعاليات (تراكيز) المواد المشاركة في التفاعل	
الذى يجري فيها.	
42 Nernst potential <i>potentiel de Nernst</i>	كمون نرنست
- الكمون بين الأجزاء الداخلية من طورٍ جملة	
ثانية الطور.	
- كمون مسرى منفرد في خلية غلافانية، يسمى	
thermodynamic potential.	
43 nerve gas <i>gas des nerfs</i>	غاز الأعصاب
Lat. nervus	
أحد عدة عوامل كيميائية حربية تُشَبِّهُ فعَلَ إِسْتِيَّاز	
الأسْتِيل كوليَن، وتُوقَفُ انتقال النبضات العصبية.	
يُمْتَصُّهُ الْجَسْمُ عن طرِيقِ التنفس أو الحقن أو من	
خَلَالِ الْجَلْدِ، تُرِيَّاقُهُ سَلْفَاتُ الْأَتَروُبِينِ.	

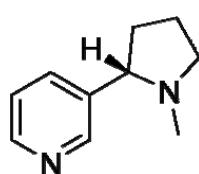
44	<b>Nessler's reagent</b> <i>réactif de Nessler</i>	كافش نسلر Kawash Nessler	تفاعل تعديل réaction de neutralisation
	محلول قلوي من يوديد البوتاسيوم ويوديد الزئبق يستعمل لكشف الأمونيا في محلول مائي، حيث يحدث تلويناً بنيةً أصفر أو يولد راسباً.		تفاعل كيميائي يتولد فيه الماء من الأيونات المميّزة للحموض والقواعد عند وجود محاليلها المائية معًا، ويرافقه تكون ملح؛ يحدث في هذا التفاعل الوصول إلى درجة التكافؤ دون أن يعني ذلك الوصول إلى القيمة 7 للـ pH.
45	<b>net</b> <i>net</i>	شبكة، صاف Network	نترون neutron
	- ترتيب من خيوط محبوبة ومحبكة متقطعة فيها بينها بمسافات منتظمة. - صفة لما خلا من كل شائبة أو سواها.		جسم عنصري لا يحمل أي شحنة، تقرب كتلته من كتلة البروتون، قليل الثبات بمفرده وثبتت عند وجوده مع بروتونات. يوجد في نوى ذرات كل العناصر باستثناء عنصر الهيدروجين.
46	<b>network</b> <i>réseau</i>	شبكة Network	انعراج نتروني diffraction neutronique
	انظر التعريف الأول لـ .net.		تقنية تحليلية شبيهة بانعراج الأشعة السينية، تتشتت فيها حزمة من النترونات الصادرة من نواة ذرية عند اصطدامها ببلورة ذرية، يتيح تبأينُ هذا التشتت الصادر عن نوى ذرات عناصر قريبة بعضها من بعض في الجدول الدوري، تَعْرَفَ هذه العناصر.
47	<b>neutral</b> <i>neutre</i>	حيادي، معتدل Neutral	نياسين niacin
	صفة للجزيئات التي لا تحمل شحنة كهربائية، وللمحاليل التي ليست حامضية ولا قاعدية.		colorant neutre
48	<b>neutral dye</b> <i>colorant neutre</i>	صبغ معتدل Neutral stain	انظر التعريف الأول لـ .neutral stain.
	صبغ ملحي ينشأ من تفاعل صبغ حمضي، مثل الإيوزين، مع صبغ قاعدي، مثل أزرق الميتيلين، يستعمل في صباغة الأنسجة القطنية في وسط معتدل أو خفيف القلوية. يسمى أيضًا .neutral stain		Nicotinic acid
49	<b>neutral flame</b> <i>flamme neutre</i>	لهب معتدل Neutral flame	نيكل nickel
	لهب ينتج عن احتراق وقود غازي بالكمية الصحيحة من الأكسجين الالازمة لاحتراقه التام.		



عنصر فلزي رمزه Ni، عدده الذري 28 وكتلته الذرية النسبية 58.70، درجة انصهاره 1455° س ودرجة غليانه 2900° س، يقع في الفصيلة VIII من الجدول الدوري، مقاوم متاز للتأكل وللقلويات القوية، قليل التأثر بالحمضين HCl و H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> وأكثر تأثراً بالحمض HNO<sub>3</sub>، يوجد في الطبيعة سلفيداً أو أكسيداً، تصنف منه البطاريات القلوية والمساري الكهربائية ويستعمل حفازاً.

## 55 nicotine

nicotine



## نيكوتين

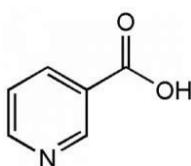
مُركب قلواني صيغته C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>NC<sub>4</sub>H<sub>7</sub>NH<sub>3</sub>

يساري التدوير، يغلي في الدرجة 247° س، ذواب

في الغول والإيتروالكلوروفوروم والماء والزيوت، يوجد في التبغ ويحصل منه بتفطيره مع لبن الكلس ثم يستخلص بالإيترو.

## 56 nicotinic acid

acide nicotinique

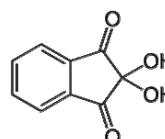


## حمض النيكوتينيك

مُركب بلوري صلب، صيغته C<sub>5</sub>H<sub>4</sub>COOH، يُعد أحد مكونات الفيتامين B المعقد، يصنع بأكسدة النيكوتين والكينولين؛ يسمى أيضاً niacin.

## 57 ninhydrin

ninhydrin



## نِهْدَرِين

اسم تجاري لمُركب بلوري بلون بني خفيف أو على هيئة مسحوق أبيض صيغته

C<sub>9</sub>H<sub>4</sub>O<sub>3</sub>.H<sub>2</sub>O مع الأمونيا، يستعمل لكشف البيتيدات والأمينات والحموض الأمينية.

## 58 niobium

نيوبيوم

niobium

Lat.Niobe: Tantalus ابنة

عنصر فلزي رمزه Nb عدده الذي 41 وكتلته الذرية النسبية 92.906، درجة انصهاره 2468° س ودرجة غليانه 4742° س، ذو لون بلاطيبي رمادي براق، خاسي التكافؤ يقع في الفصيلة VII من الجدول الدوري، يشبه التتالوم كيميائياً ويوجد مرتبطاً معه في معادن مثل الكولومبيت، يستعمل في صنع الخلاط.

## 59 niter (nitre)

نطرون

nitre

اسم يطلق على ملح نترات البوتاسيوم الموجود في الطبيعة على هيئة توضيعات في الصحراء في شمال التشيلي.

## 60 niter cake

كعكة النطرون

gâteau de nitre

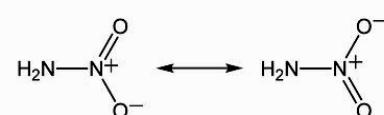
كعكة تنشأ متنحاً ثانوياً في صنع حمض النتريك من نترات الصوديوم وحمض الكبريتิก، أو في صنع حمض الهيدروكلوريك من كلوريد الصوديوم وحمض الكبريتيك.

## 61 nitramide

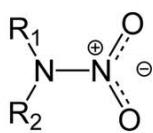
نتراميد

nitramide

مُركب بلوري ضعيف الحموضة صيغته H<sub>2</sub>NNO<sub>2</sub>، يعتبر أميد حمض النتريك، يتفكك بالتسخين مُتجهاً إلى أكسيد النتروز O<sub>2</sub>.N<sub>2</sub>O.



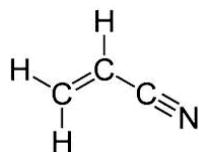
62	<b>nitramine</b>	نترامين	حمض نتريك مدخّن يحوي أكثر من 95% من الحمض وأقل من 2% من الماء و 0.5% من $\text{NO}_x$ عديم اللون أو خفيف الصفرة يدخّن بشدة ويتفكك بالضوء وفي درجات الحرارة المرتفعة متحوّلاً إلى اللون الأحمر بسبب اطلاق $\text{NO}_2$ . سامٌ أكالٌ محرّشٌ ومؤكسد قوي، يستعمل في تحضير مركبات النترو ووقود الصواريخ.
63	<b>nitrate</b>	نترات	67 <b>nitric oxide (الأزوت)</b> <i>oxide d'azote</i> غاز عديم اللون صيغته $\text{NO}$ يتأكسد بسرعة في الهواء منتاجاً الغاز $\text{NO}_2$ ذا اللون البني المحمّر. يمبع في الدرجة $-152^\circ\text{S}$ ويتجدد في الدرجة $-164^\circ\text{S}$ ، محرّش قوي للجلد والأغشية المخاطية، يستعمل مادة وسيطية لإنتاج حمض النتريك من الأمونيا.
64	<b>nitration</b>	نترجة	68 <b>nitrile rubber</b> <i>caoutchouc nitrilique</i> صنف من مطاط اصطناعي يحضر بالبلمرة المشتركة بين البوتاديين والأكريلونتريل، يمتاز بمقاومته الجيدة للانفاس الذي تسبّبه الزيوت والشحوم والمذيبات، يستعمل في صناعة الأنابيب الناقلة للزيوت والغازولين.
65	<b>nitric acid</b>	حمض النتريك <i>acide nitrique</i>	69 <b>nitride</b> <i>nitrure</i> مركّب ثنائي يكوّنه الأزوت (النتروجين) مع عنصر أكثر كهروجائية منه، مثل البور والسيليكون ومعدن الفلزات مثل نترید المغنيزيوم $\text{Mg}_3\text{N}_2$ .
66	<b>nitric acid (fuming)</b>	حمض النتريك الدخاني <i>acide nitrque (fumant)</i>	70 <b>nitrification</b> <i>nitrification</i> تتأكسد أملاح الأمونيوم إلى نترات ثم إلى نترات بنوع خاصٍ من الجراثيم الأرضية حين توفر لها



أحد صنفِ مركّبات تميّز بوجود الجذر  $\text{NNO}_2$ = المكوّن من مجموعة نترو مرتبطة بذرة نتروجين.

الظروف الملائمة من حرارة ورطوبة، كما في التربة الخصبة.

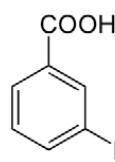
71 nitrile

*nitrile*

صنف من مركبات يتميز بوجود الجذر ( $-C\equiv N$ ) مثل أسيتونتريل  $H_3CC\equiv N$  وأكريلونتريل  $H_2C=CHC\equiv N$ . معظم هذه المركبات سام، يشتق من أميدات الحمض بنزع مائهها.

نتريل

حمض بنبيه بلوبرية صيغته  $C_6H_4(Ni_2)COOH$  ثلاثة أشكال، ميتا وأورتو وبارا، يحضر أولاً بترجمة حمض البنزويك، يوجد على



البنزويك، ويستعمل مادة متوسطة في صنع الأصبغة، ويخضر الثاني بأكسدة أورتو التروتولوين بـ  $MnO_2$  و  $H_2SO_4$ ، ويستعمل في الاصطناع العضوي، ويخضر الثالث بأكسدة بارا التروتولوين بحمض الكروميك الساخن، ويستعمل في الاصطناع العضوي.

72 nitrite

*nitrite*

ملح أو إستر لحمض الأزوبي.

نتريت

نتروسيلولوز

76 nitrocellulose

*nitrocellulose*

مركب سائل أو نصف صلب يحوي 14.10% آزو، يحضر بفعل مزيج من حمض السلفوريك والنتريك في لب القطن، يستعمل في صناعة المتفجرات والوقود الصاروخي واللّكر والكولوديون وسواها.

73 nitro alkane

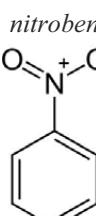
*nitro alcane*

أحد مركبات متلهلة تعد مشتقات للميتان أو لأحد أفراد زمرة، صيغتها العامة  $C_nH_{2n+1}NO_2$ ، وهي مركبات سائلة ذات رائحة مستحبة، تستعمل مذيبات للأصبغة والشموع والراتينات. تسمى أيضاً *nitroparaffin*.

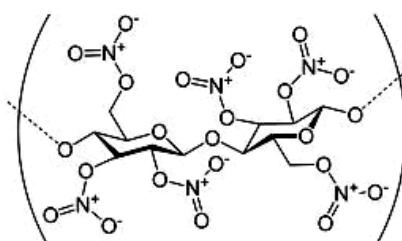
نترو الألان

74 nitrobenzene

نتروبنزين



مُركب زيتني سام صيغته  $C_6H_5NO_2$  ذو لون خفيف الصفرة، يحضر بترجمة البنزين ويستعمل مذيباً وعديلاً أكسدة ومادة أولية لتحضير الأنيلين ومواد صباغية متوسطة.



75 nitrobenzoic acid

*acide nitrobenzoïque*

حمض النتروبنزويك

77 nitro compounds

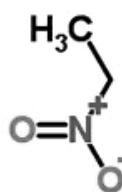
*composés de nitro*

مُركبات يحل فيها الجذر ( $-NO_2$ ) محل ذرة هيدروجين في جزيء عضوي، مثل النتروبنزين  $C_6H_5NO_2$  والنتروسيلولوز والنتروإيتان  $C_2H_5NO_2$ .

نترو إيتان

78 nitroethane

*nitroéthane*



سائل طيار صيغته  $C_2H_5NO_2$ ،  
يُصنع بفعل ترتير الصوديوم في  
سلفات ثنائي الإيتيل، ويحضر مع  
النتروبروبان. يستعمل مذيباً صناعياً  
وفي اصطناع العضوي.

## 79 nitrogen

*azote*

عنصر لا فلزى غازى رمزه N عدده الذري 7  
وكتلته الذرية النسبية 14.0067، عديم اللون  
والرائحة والطعم يمبع في الدرجة 195.5 °S  
ويتجمد في الدرجة -210 °S، قليل الانحلال في  
الماء، يكون خمس حجم الهواء تقريباً، ويحضر بتمييعه  
وتقطيره. يستعمل في اصطناع الأمونيا والنيترات  
والسيانيدات وفي صناعة المتفجرات.

## 80 nitrogen dioxide

*peroxide (dioxide) d'azote*

أكسيد صيغته  $NO_2$ ، يكون غازاً ذا لونبني محمر  
فوق الدرجة 21.1 °S، وسائلًا عديم اللون دونها.  
يتجمد في الدرجة -11 °S، وهو المرحلة المتوسطة  
في أكسدة النشادر  $NH_3$  والحاصل على حمض  
النترิก  $HNO_3$ .

## 81 nitrogen fixation

*fixation d'azote*

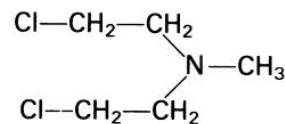
- إجراء ثبيت الأزوت الحر في مركبات تستعمل  
بذاتها أو تستعمل مواد أولية في صناعة المخصبات  
والمتفجرات ومواد كيميائية عديدة أخرى.

- التمثيل الاستقلابي للأزوت الجوى بعض  
أنواع الجراثيم.

## 82 nitrogen mustard

*moutarde d'azote*

صنف من مركبات سامة مقرحة، تشبه غاز الخردل  
في تركيئها ويحل فيها الأزوت محل الكبريت فيه،  
غالباً ما تكون على هيئة ألكيلات أمينية ثالثية  
مُكْلورة مثل  $CH_3N(CH_2CH_2Cl)_2$ .



## 83 nitrogen oxides

*oxides d'azote*

عدة أكاسيد للأزوت تشمل  $N_2O_3$ ,  $NO$ ,  $N_2O$ ,  $N_2O_5$ ,  $NO_2$ , بعضها أبخرة سامة، تنشأ بفعل حمض النتريك في مواد قابلة للتأكسد، مثل فلزات أو مركبات عضوية، أو بتفكك النيترات ومركبات النترو. يستعمل بعضها حفازات في تحضير حمض الكبريتيك بطريقة الغرف.

## 84 nitroglycerine

*nitroglycérine*

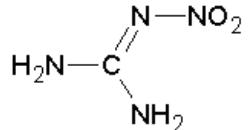
مركب سام زيتى القوام صيغته  $C_3H_5(ONO_2)_3$   
حلو المذاق عديم اللون إن كان نقىًّا. يحضر بترجمة  
الغليسروول، يشتعل بهدوء في جو مفتوح وينفجر عند

تسخينه في وعاء مغلق وبخاصة عند طرقه حرراً  
غاًًا يزيد حجمه 10000 مرة عن حجمه. يستعمل  
في صنع الديناميت ومتفجرات أخرى، كما يستعمل  
موسعاً وعائياً في الطب.

## 85 nitroguanidine

*nitroguanidine*

نتروغوانيدين

 <p><b>مُركب نتروميتان</b> <i>nitrométhane</i></p> <p>مُركب نتروبارافيني سائل صيغته <math>\text{CH}_3\text{NO}_2</math>، يغلي في الدرجة <math>101^\circ\text{S}</math>، يحضر مع التبروپان، ويستعمل مذيباً صناعياً وقوداً صاروخياً وفي الاصطناع العضوي.</p>	<p>نترزة <i>nitration</i></p> <p>التحويل إلى مُركب نتروزو.</p>
<p><b>86 nitromethane</b> <i>nitrométhane</i></p> <p>مُركب نتروبارافيني سائل صيغته <math>\text{CH}_3\text{NO}_2</math>، يغلي في الدرجة <math>101^\circ\text{S}</math>، يحضر مع التبروپان، ويستعمل مذيباً صناعياً وقوداً صاروخياً وفي الاصطناع العضوي.</p>	<p>نتروزو <i>nitroso</i></p> <p>مُركب عضوي يحوي المجموعة الأحادية التكافؤ (<math>\text{NO}</math>).</p>
<p><b>87 nitronium ion</b> <i>ion nitronium</i></p> <p>أيون النترونيوم <math>\text{NO}_2^+</math></p> <p>الإيون <math>\text{NO}_2^+</math>، كما في فوق كلورات النترونيوم <math>.\text{NO}_2\text{ClO}_4^-</math></p>	<p>نتروزامين <i>nitrosamine</i></p> <p>أحد مُركبات عضوية يرتبط فيها الجذر (<math>=\text{NN}=\text{O}</math>) بجذر ألكيلي أو أريلی، كما في ثنائي النتروزامين <math>(\text{CH}_3)_2\text{NNO}</math> أو ثنائي فنيل النتروزامين <math>(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NNO}</math>.</p>
<p><b>88 nitronium perchlorate</b> <i>perchlorate de nitronium</i></p> <p>مُركب صلب أبيض بلوري صيغته <math>\text{NO}_2\text{ClO}_4</math>، ينصلب بين الدرجتين <math>120^\circ</math> و <math>140^\circ\text{S}</math>، مسترطب غير أكال ينحل في الماء متراجعاً حمضي الترتيريك وفوق الكلوريك، محَّـش قوي للجلد والأغشية المخاطية وعميل أكسدة قوي.</p>	<p>أصباغ النتروزو <i>colorants de nitrose</i></p> <p>أصباغ تحوي جزيئاتها المجموعة الحاملة لللون <math>=\text{N}-\text{OH}</math> أو <math>=\text{N}=\text{O}</math></p>
<p><b>89 nitrophenol</b> <i>nitrophénol</i></p> <p>مُركب نتروفنولي صيغته <math>\text{O}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{OH}</math>، يوجد على هيئة مصاوغين أورتو وبارا، أوَّلها بلوري أصفر يستعمل</p>	<p>نتروزو فنول <i>nitrosophénol</i></p> <p>مشتق فنولي صيغته <math>\text{ONC}_6\text{H}_4\text{OH}</math> يعد شكله (بارا) مصاوغاً للكينون، وهو على هيئة بلورات بلون أصفربني، يحضر بتفاعل الفنول مع حمض الترتيريك، ويستعمل مادة متوسطة في صناعة الأصباغ.</p>
<p><b>95 nitrososulfuric acid</b> <i>acide nitrososulfurique</i></p> <p>حمض نتروزو والكبريتيك</p>	

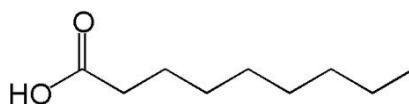
95 حمض صيغته $\text{NOHSO}_4$ , ينشأ بتفاعل أكسيد التروجين أو حمض النتريك الدخاني مع حمض الكبريتิก أو مع الأكسيد $\text{SO}_2$ , كما في صنع حمض الكبريتيك بطريقة الغرف. وهو سائل أكال زيتى القوام يستعمل في صناعة الأصبغة والمواد المتوسطة الصباغية. يسمى أيضًا <i>nitrososulfuric acid</i> .	أكسيد الآزوتي (التروز) <i>nitrous oxide</i> غاز عديم اللون صيغته $\text{N}_2\text{O}$ , يمیع في الدرجة $88.5^\circ\text{S}$ ويتجمد في الدرجة $-90.8^\circ\text{S}$ , قليل الانحلال في الماء, ينحل في الغَوْل والإيتر, يستعمل مدرّاً وبخاصة في طب الأسنان.
96 <b>nitrosyl chloride</b> <i>chlorure de nitrosyl</i> غاز برتقالي أحمر أكال صيغته $\text{NOCl}$ , له رائحة الكلور, يحضر بتفاعل أكسيد الآزوت مع الكلور, ويستعمل في الاصطناع العضوي وفي قصر الطحين وتبيضه.	تجاوب (رنين) مغنتطيسي نووي <i>NMR RMN</i> .nuclear magnetic resonance انظر
97 <b>nitrotoluene</b> <i>nitrotoluene</i> مشتق من التولوين صيغته $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NO}_2$ , أو مزيج من مشتقاته التي تحضر بترجمة التولوين وهي: - أورتو النتروتولوين وهو سائل أصفر يغلي في $220.4^\circ\text{S}$ ,	نوبليوم <i>nobelium nobelium</i> عنصر اصطناعي مشع من زمرة الأكتينيدات رمزه No, عدده الذري 102 وكتلته الذرية النسبية 259.1, يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري ويخضر بقذف الكوريوم بأيونات الكربون.
- ميتا النتروتولوين وهو مسحوق أصفر ينصهر في $15^\circ\text{S}$ , يُستعمل في الاصطناع العضوي. - بار النتروتولوين وهو بلورات صفراء تنصهر في $51.7^\circ\text{S}$ , ويستعمل في إنتاج الأصبغة.	نبيل <i>noble noble Lat. nobilis</i> صفة لمواد ثابتة نسبياً تقاوم التأثيرات الكيميائية وبخاصة تأثير الأكسجين.
98 <b>nitrous acid</b> <i>acide nitreux</i> حمض ضعيف غير ثابت صيغته $\text{HNO}_2$ يوجد محلولاً خفيف الزرقة, ويحضر بفعل الحموض اللاعضوية، مثل $\text{HCl}$ , في الترتيبات مثل $\text{NaNO}_2$ .	غاز نبيل <i>gas noble</i> واحد من ستة غازات تكون الفصيلة VIIa في الجدول الدوري, التي تعرف أيضًا بالفصيلة صفر (وهو قيمة تكافؤ الأفراد الثلاثة الأولى منها) وهي الهيليوم والنيون والأرغون والكريتون والريونون والرادون. تسمى هذه الغازات أيضًا بالغازات الخاملة إلا أن تسميتها بالغازات النبيلة أفضل لأن ثلاثة منها ليست خاملة بالطلاق، على ضَآلَة فعاليتها.

104	<b>noble metal</b> <i>métal noble</i>	فلز نبيل أحد فلزات لا تتأثر بالحموض ولا تتأكسد في الجو، تشمل الذهب والفضة والبلاتين والبلااديوم والإيريديوم والرينيوم والزئبق والروتينيوم والأوسميوم. ولا علاقة لهذه التسمية بقيمتها التجارية.	الكيميائيون لتحديد العلاقات بين خصائص المواد. يسمى أيضاً nomogram.
105	<b>nodule</b> <i>nodule</i>	عُقيدة إحدى تجمعات الحديد المغنتطيسي، توجد بمقادير هائلة على أرض المحيطات حيث قدر أنها تشغّل نحو 10% من أرض المحيط الهادئ. تتكون من المغنيز بنسبة 55% ومن الحديد بنسبة 35% وتحوي الكوبالت والنيكل والنحاس وسوها، إلا أن استثمارها غير اقتصادي.	نونان nonane  سائل صيغته $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}_3$ ، يغلي في الدرجة 150.9° س ويتجمد في الدرجة -54° س، ينحل في الغَوْل ولا ينحل في الماء، يستعمل في الاصطناع العضوي وفي صناعة المظفات المفكرة حيوياً.
106	<b>nomenclature chemical</b> <i>nomenclature chimique</i> Lat. nomenclature	تسمية كيميائية إحدى تسميات معتمدة في الكيمياء للدلالة على تركيب وبنية مُركب معين وذلك انطلاقاً من تسمية العناصر والمجموعات والجذور والأيونات فيه، مع دلالاتٍ على أوضاع أو وظائف وسوها. من أهمها ما اعتمدته الاتحاد الدولي للكيمياء البحثة والتطبيقية مُطّوراً ومؤكّماً توصيات نظام جنيف. انظر IUPAC و Geneva system	اختبار لا تخربى <i>essai nondestructif</i> اختبار لا يتضمن تخريب أو إتلاف العينة المختبرة، يجرى باستعمال الأشعة السينية والتصوير بالأشعة وسوها.
107	<b>nomograph</b> <i>nomographe</i>	خطط المعادلة تمثيل تخطيطي لعلاقات عددية بوحدة من جمل مختلفة مثل خطط تقاطع فيه خطوط مستقيمة ويسمح بتحديد قيمة متتحول تابع عند معرفة قيمة متتحولين مستقلين أو أكثر، يستعمله المهندسون	لا فلز nonmetal <i>métalloïde</i> - أحد عناصر كيميائية تضم البور والكربون والفسفور والنتروجين والأكسجين والكبريت والكلور والأرغون، لا تصنف فلزات لأنّه ليس لها خصائصها.

- عنصر يتميز كيميائياً بإمكان تكوين أنيونات وأكاسيد حمضية ومحوض ومركبات ثابتة مع الهيدروجين.

**113 nonanoic acid** حمض التونانويك  
*acide nonanoïque*

أحد محوض متعددة أحادية الكربوكسيل صيغتها  $C_8H_{17}COOH$ ، وهي مزيج من مصاواغات تنشأ بطريقة فيشر-تروبسن من مركبات التونان  $C_8H_{18}$ .



**114 nonpolar** لا قطبي  
*non polaire*

صفة لعنصر أو مركب ليس له عزم ثنائي قطب كهربائي دائم، مثل جزيء الإيتان، وعلى خلاف جزيء الماء القطبي.



جزيء إيتان لا قطبي



جزيء ماء قطبي

**115 normal** نظامي، عياري، طبيعي، عمودي  
*normal*  
Lat. *normalis*

- مركب هيدروكربوني يحوي سلسلة كربونية مستقيمة غير متفرعة، يدل عليها بالحرف *N* (نظامي)، وبالحرف *n* في لغات أخرى.

- محلول يحوي وزناً مكافئاً من مادة مذابة في ليتر منه.

- ما تعامد مع آخر أو صنع معه زاوية قائمة، مثل أشعة ضوئية عمودية على سطح.

**116 normal electrode** إلكترود (مسري) عياري  
*électrode normal*  
مسري مرجعي يعتبر عياراً تحديد بدلاته كمكونات المساري، مثل مسري الهيدروجين العياري.

**117 normal solution** محلول نظامي  
*solution normale*  
محلول مائي يحوي الليتر منه مكافئاً غرامياً واحداً من مادة مذابة فيه. انظر التعريف الثاني من *normal*.

**118 normal volume** حجم نظامي  
*volume normale*  
الحجم الذي يشغل غاز مأخوذ في درجة الصفر السلزي وتحت ضغط مقداره 760 ملم زئبق، يجري تحديده إما بالقياس المباشر أو بالحساب وفقاً لقانون بويل وشارل (غي-لوساك).

**119 normality** نظامية، عيارية  
*normalité*

- التوافق مع القاعدة المعتمدة.
- وهي لمحلول مائي تركيزه عبراً عنه بعدد المكافئات الغرامية في الليتر.

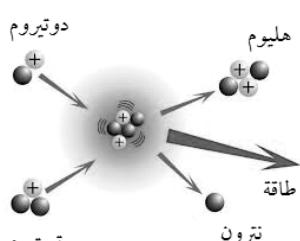
**120 normalization** تسوية، تنظيم، تطبيع  
*normalisation*

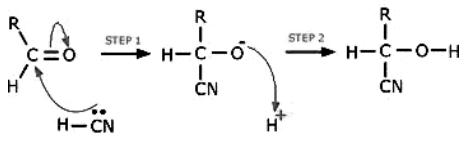
جعل شيءٍ ماءً نظامياً أو سوياً.

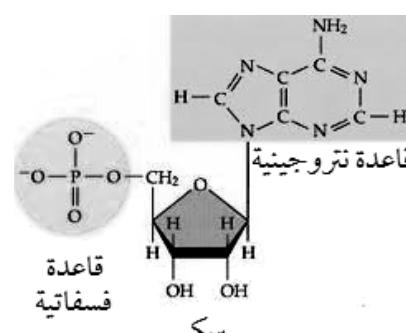
**121 nozzle** بُلبة، فوهة ضيقة  
*ajutage*  
أنبوب مستدق يستعمل لتوجيه تدفق مائع منه وزيادة سرعة جريانه.

**122 nuclear** نووي  
*nucléaire*

ما دل على النواة أو ما ارتبط بها.

123	<b>nuclear charge</b> <i>charge nucléaire</i>	شحنة نووية الشحنة الموجبة التي تحملها نواة ذرية وتساوي عدد بروتوناتها (مقدار بالشحنة الأولية $e/ e $ ).	- وهي، في تفاعلات الاندماج، الدوتيريوم والتربيوم.
124	<b>nuclear chemistry</b> <i>chimie nucléaire</i>	كيمياء نووية فرع من الكيمياء يدرس المواد المشعة وتفاعلاتها من إنشطار واندماج وكذلك الظواهر التي تتضمن دراسات الاقتباء.	128 <b>nuclear fusion</b> <i>fusion nucléaire</i> اندماج نوى ذرية خفيفة، مثل الدوتيريوم والتربيوم، لتكوين نوى الهليوم، ويرافقه تحرر مقادير كبيرة جدًا من الطاقة.
125	<b>nuclear energy</b> <i>énergie nucléaire</i>	طاقة نووية الطاقة المرافقة لتحولات تجري داخل نواة ذرية، مثل انشطار نوى ثقيلة أو اندماج نوى خفيفة، برفقاها تناقص في الكتلة. تعرف أيضًا atomic energy.	
126	<b>nuclear fission</b> <i>fission nucléaire</i>	انشطار نوى انشطار نواة ذرية يحرضه قذفها بنيترون خارجي وينتشر بالنيترونات المحررة منه. يولد الانشطار أجزاء متساوية الكتل تقريباً ويرافقه تحرر مقادير كبيرة من الطاقة.	129 <b>nuclear magnetic resonance (NMR)</b> <i>résonnance magnétique nucléaire</i> تقنية تعتمد على التأثير بين الحقل المغنتيسي الذي يولده تدويم نواة ذرية مشحونة كهربائياً والحقول المغنتيسي القوي لمغطيس الملفاف، تعد هذه التقنية أداة أساسية لتعيين بنى المركبات الكيميائية العضوية وفي الطب. تعرف بمختصرها NMR.
127	<b>nuclear fuel</b> <i>combustible nucléaire</i>	وقود نوى مادة قابلة للانشطار تعد مصدر الطاقة في المفاعلات النووية، مثل اليورانيوم 235 والتوريوم والبلوتونيوم.	130 <b>nuclear magneton</b> <i>magnéton nucléaire</i> واحدة العزم المغنتيسي لجسم نوى له كتلة البروتون، وتساوي $\frac{1}{1837}$ من مغنطون بور.
			131 <b>nuclear radiation</b> <i>radiation nucléaire</i> إصدار جسيمات مختلفة، مثل الجسيمات ألفا والنيترونات والإلكترونات والفوتوتونات وسوها من نوى ذرية بتبيّن التفكّك الإشعاعي أو تفاعلات نوية.

132	<b>nuclear reaction</b> <i>réaction nucléaire</i>	تفاعل نووي nucléation	نُكْلُون nucleon
	تفاعل ينتج عن تحولات تجربى داخل النواة، مثل انشطار نوى ثقيلة إلى أخرى أخف منها، أو اندماج نوى خفيفة وتكوين نوى أثقل منها. وهو خلاف التفاعل الكيميائي الذي تشارك فيه الإلكترونات المحيطة بالنوى.	اسم عام يطلق على البروتونات والنيترونات، كما يطلق على صنف من الجسيمات الأساسية ذات الكتل المائلة لكتلتها.	
133	<b>nuclear reactor</b> <i>réacteur nucléaire</i>	مفاعل نووي nucléaire	أليف النواة، نكلوفيل nucleophile
	جهاز يحوي مادة قابلة للانشطار مثل اليورانيوم 235 أو البلوتونيوم 239، يجري فيه تفاعل نووي متسلسل مستمر ومراقب. تستعمل هذه المفاعلات لتوليد الطاقة الكهربائية.	أيون أو جزيء يقدم زوجاً من الإلكترونات إلى نواة أليفة للإلكترون (إلكتروفيلا) مكوناً معها رابطة تساندية، وهو، تعريفاً قاعدة لويس لتخليه عن إلكترونات. من أمثلته الأيونات والجزئيات المبنية إلى أدناه:	
134	<b>nuclease</b> <i>nucléase</i>	نُكْلَاز nuclease	$\text{H}_2\ddot{\text{O}}$ $\text{HO}^-$ $\text{R}-\ddot{\text{O}}\text{H}$ $\text{R}-\ddot{\text{O}}^-$ $\text{R}-\ddot{\text{C}}(\text{O})-\ddot{\text{O}}^-$ $\text{H}_2\ddot{\text{S}}$ $\text{HS}^-$ $\text{R}-\ddot{\text{S}}\text{H}$ $\text{R}-\ddot{\text{S}}^-$ $\ddot{\text{N}}\text{H}_3$ $\text{N}_3^-$ $:\text{C}\equiv\text{N}$ $\text{R}-\text{C}\equiv\text{C}^-$
135	<b>nucleation</b> <i>nucléation</i>	تنوّي nucleation	إضافة نكلوفيلية addition nucléophile
	- تكون نواة ما، مثل تكون نوية بلورية في عمليات البلورة والترسيب. - تكون نوية بلورية كما في المحاليل فوق المشبعة. - فعل النويات في بدء وإثارة عمليات مثل التكافث والتبلور والترسيب.	إضافة نكلوفيل إلى مركب عضوي غير مشبع، مثل جزيء كربونيل، ألدهيد أو كيتون، إذ يتوجه الأيون النكلوفيلي إلى الذرة ذات الشحنة الموجبة في جزيء الكربونيل، كما في إضافة الجزيء النكلوفيلي إلى جزيء HCN	
136	<b>nucleic acid</b> <i>acide nucléique</i>	حمض نووي nucleic acid	
	أحد حموض عديدة معقدة توجد في الخلايا الحية مرتبطة بالبروتينات ومكونة بروتينات نوية ذات أوزان جزيئية مرتفعة، منه الحمض الريبي النووي والحمض الريبي النووي المنقوص الأكسجين.		

<p><b>140 nucleophilic reagent</b> <i>réactif nucléophile</i></p> <p>انظر <a href="#">nucleophile</a>.</p>	<p>كاشف نكليوفيلى نوكليوفيلى</p>	<p><b>نوكليوتيد</b></p>
<p><b>141 nucleophilic substitution</b> <i>substitution nucléophile</i></p> <p>استبدال نكليوفيلى استبدال أيون نكليوفيلى بذرة أو بمجموعة في جزء عضوي، مثل استبدال الأيون <math>\text{OH}^-</math> بالذرة <math>\text{Br}</math> في تفاعل بروم الإيتيل مع ماءات الصوديوم وتكون الغول الإيتيلي:</p> $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{NaBr}$	<p>نوكليوفيلية نوكليوفيلية</p> <p>هي ألفة ذرة نكليوفيلية لذرة إلكتروفильية، توصف أحياناً بقوس النكليوفيلى؛ وهي تغير في الجدول الدوري مثل تغيير قاعدة الذرات، فتزداد من يسار الجدول إلى يمينه، وتتناقص من أعلى إلى أسفله.</p>	<p>إحدى أربع وحدات أساسية توجد في الحمض النووي وتعد إسترات أحادية لحمض الفسفوريك والنوكليوزيد، يكُون بعضها تمثيلاً إنزيمياً هاماً.</p>  <p>قاعدة نتروجينية فسفافية سكر</p>
<p><b>142 nucleophilicity</b> <i>nucléophilie</i></p> <p>بروتين نووي <i>protéine nucléaire</i></p> <p>واحد من بروتينات متراقبة توجد في الخلايا الحية وتعُد المكوّن الرئيسي للجينات والفيروسات، تتكون من حمض نووي ومن بروتين غنيّ بالحموض الأمينية الأساسية.</p>	<p>نوكليوزيد</p>	<p><b>نواة</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- الكتلة المركزية الموجبة الشحنة في الذرة، والتي تحمل كلّ كتلتها تقريباً. تتكون النواة من بروتونات ونترونات، عدا نواة ذرة الهيدروجين فيها بروتون واحد فقط.</li> <li>- الجزء центральный من الخلية حبة، المحاط بغشاء يفصله عن السيتوبلازم.</li> <li>- البنية المميزة لمجموعة من المركبات الكيميائية مثل نواة بتنزينة.</li> <li>- أي جزء صغير يمكن أن يكون أساس نمو البلاورا. انظر <a href="#">nucleation</a>.</li> </ul>
<p><b>144 nucleoside</b> <i>nucléoside</i></p> <p>مُركب بلوري يتكون باللحمة الجزيئية للنوكليوتيد، ويتكون من أمين غليكوزيدي مشتق من الريبيوز مرتبط بقاعدة من البورين (مثل الأدينين أو الغوانين) أو البيريميدين (مثل السيتوزين واليوراسيل والتيدين).</p>	<p>نوكليوزيد</p>	<p><b>نوكلييد</b></p> <p>نوع ذري خاص يتميز بعدد بروتوناته وعدد نتروناته وبالطاقة المحتواة في نواته، مثل <math>^{14}\text{C}</math> الذي يعد نوكلييداً مشعاً لعنصر الكربون. تتكون النظائر</p>

المختلفة لعنصر ما من نكليدات لها عدد ذري واحد وأعداد كتيلية مختلفة.

148 **nylon**

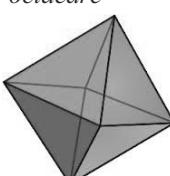
*nylon*

اسم عام يطلق على متاثرات اصطناعية متعددة تتكون جزيئاتها من متعدد أمidiي مصنوع غالباً من

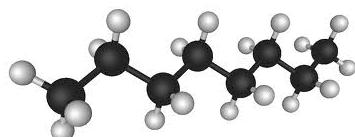
حمض ثائي الكربوكسيل (مثل حمض الأديبيك وحمض السيباسيك) ومن أمين ثائي (مثل سداسي ميتيلين ثائي الأمين). يمكن بثثها على شكل خيوط تستعمل في صناعة الألياف والنسيج والأسكارال المنشورة.

\* \* \*

# - O -

<b>1 obsolete</b>	متروك	<b>6 octa-</b>	ثُماني: سابقة
<i>désuet, dépassé</i>		<i>octa-</i>	
Lat. obsoletus (V. obsolescere) يترك		Gr. okta- ثمانية-	
صفة تطلق على ما استعمل سابقاً واستغنى عنه واستبدل سواه به.		سابقة تدل على ما حوى ثماني ذرات أو مجموعات أو مكائنات. تسمى أيضاً -octo- و -oct-	
<b>2 occlusion</b>	احتباس	<b>7 octadecanoic acid</b>	حمض الأوكتاديكانيك
<i>occlusion</i>		<i>acide octadécanoïque</i>	
Lat. occlusio (v. occludere) يحتجز			حمض دسم بلوري
مصطلح يستعمل للدلالة على امتصاص الغاز بجسم صلب واحتجازه فيه، مثل احتباس الميدروجين بفلز البالاديوم.			شععي القوام صيغته $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{16}\text{COOH}$ يوجد على شكل غليسيريد في الشحوم والزيوت الحيوانية والنباتية، ويحضر بتقطيعها. يستعمل في تطريدة المطاط وفي صناعة المزيلات ومواد التجميل. يسمى أيضاً stearic acid
<b>3 occult</b>	خفى	<b>8 octahedral</b>	ثُماني الأوجه
<i>occulte</i>		<i>octaédrique</i>	
Lat. occultus (v. occulere) يحجب، يخفي			ما كان له ثمانية وجوه مستوية.
ما هو محجوب عن النظر أو ما يتطلب لرؤيته وتعارفه أكثر من الإدراك العادي ، مثل السيلييكا التي قد تبدو في معادنها بشكلها البلوري، وقد تحجب في كتلة هذه المعادن، ومثل الدم الخفي في البراز.		<b>9 octahedral cleavage</b>	انشطار ثُماني الأوجه
<b>4 occurrence</b>	حدوث	<i>clivage octaédrique</i>	
<i>existence, présence</i>			انشطار البلورات الفلزية على نحو موازٍ لوجوهها الثمانية.
حدوث شيء أو أمر دون توقع أو تصميم.			
<b>5 ochre</b>	مَغْرِّة	<b>10 octahedron</b>	مجسم ثُماني
<i>ochre</i>		<i>octaèdre</i>	
أكسيد حديد ترابي ذو ألوان تقع بين الأصفر والأحمر البني، يستعمل صباغاً.			مجسم ذو ثمانية وجوه مستوية.

## 11 octane

*octane*

أوكتان

أي واحد  
من  
مُركَّبات

هيدروكربونية الكانية متصاوقة صيغتها المجملة  $C_8H_{18}$ ، منها الأوكتان النظامي، وهو سائل عديم اللون صيغته  $CH_3(CH_2)_6CH_3$ ، يغلي في الدرجة  $56.8^\circ\text{S}$  ويجمد في الدرجة  $-125.6^\circ\text{S}$ ، ينحل في الغول ولا ينحل في الماء، يستعمل مذيباً.

## 12 octane number

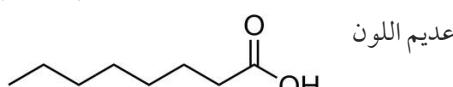
*nombre d'octane*

رقم يدل على الخواص المضادة للدق لوقود محركات السيارات في شروط اختبار معيارية؛ لتحديد هذا الرقم جُعل للهباتن، ذو قوة الدق العالية، القيمة صفر، وجعل للإيزوأوكتان القيمة 100، لذلك فإن وقوداً بقيمة أوكتان تساوي 80، تكون قيمة الدق فيه، في محركٍ معياري، معادلة لقوة الدق في مزيج من 80% إيزوأوكتان و20% هباتن. وقد أمكن لبعض أنواع وقود المحروقاتتجاوز العدد 100 بإضافة رباعي إيتيل الرصاص إليها، الذي أوصي أخيراً بعدم استعماله لضرره البيئي.

## 13 octanoic acid

*acide octanoïque*

سمية حمض الكابريليك وفق قواعد تسمية الاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية. صيغتها العامة:  $CH_3(CH_2)_6COOH$ ، وهو سائل زيتوي القوام



عديم اللون

يتجمد في الدرجة  $16^\circ\text{S}$  ويغلي في الدرجة  $237.9^\circ\text{S}$ ،  
قليل الانحلال في الماء، ينحل في الغول والإيتر.

## 14 octanol

*octanol*

أوكتانول

واحد من أربعة أغوال سائلة تستنق من الأوكتان النظامي، صيغتها العامة  $C_8H_{17}OH$ ، منها:  
- الأوكتانول-1، وهو غول أولي ذو رائحة واخزة، صيغته  $CH_3(CH_2)_6CH_2OH$  يوجد حرراً وعلى شكل إسترات في زيوت بعض بذور النباتات والفواكه، يستعمل في صناعة العطور والاصطناع العضوي.

## 15 octave rule

*règle d'octave**Lat.octavus*

قاعدة الثنائيات

قاعدة ترتيب العناصر وفقها في جدول ماندلييف في مجموعات من ثنائية عناصر، كما في الثنائية الموسيقية.

## 16 octene

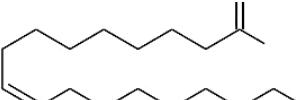
*octène*

أوكين

واحد من  $H_3C$   
أربعة

أولفينيات سائلة زيتية القوام صيغتها العامة  $C_8H_{16}$ ، منها:

- الأوكتين 1، صيغته  $CH_3(CH_2)_5CH=CH_2$ ، يغلي في الدرجة  $121.27^\circ\text{S}$ ، ويجمد في الدرجة  $-102.4^\circ\text{S}$ ، ذواب في الغول يستعمل في صنع الملدّنات.

<p>- الأوكتين 2، صيغته <math>\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}=\text{CHCH}_3</math> يوجد على شكلين مقرنون ومفروق، ذائب في العُول، يستعمل في صنع المزَّقات.</p>	<p>نباتي وحيواني، ومنها ما هو اصطناعي؛ تستعمل، تبعًا لمواصفاتها، في الطعام وفي صنع الصابون والمزَّقات والشمع وسواها.</p>
<p>17 <b>octet</b> <i>octet</i></p>	<p>ثمانية ججموعة من ثمانية.</p>
<p>18 <b>octet theory</b> <i>théorie de l'octet</i></p>	<p>نظرية الثمانيات نظرية تتشكل وفقها إلكترونات التكافؤ في الطبقات الخارجية المختلفة في الذرات من ثمانية إلكترونات، اثنان منها من النوع S وستة من النوع P، توجد في أزواج مشكلة ترتيباً ثابتاً.</p>
<p>19 <b>octyl</b> <i>octyl</i></p>	<p>أوكتيل جذر صيغته (–C<sub>8</sub>H<sub>17</sub>) يحوي ثانية ذرات كربون.</p>
<p>20 <b>odd number</b> <i>nombre impair</i></p>	<p>عدد فردي عدد فردي مثل الأعداد 1، 5، 9....</p>
<p>21 <b>odor</b> <i>odeur</i> Lat. odor (v.olere) يشم</p>	<p>رائحة خاصية بعض المواد في التأثير في حاسة الشم التي تلقاها، تُكتب أيضًا <i>odour</i>.</p>
<p>22 <b>oil</b> <i>huile</i> Lat. oleum; Gr.elaios زيت الزيتون</p>	<p>زيت واحد من مواد عديدة سائلة لزجة أو صلبة سهلة التمييع بالتسخين تنحل في الإيتير والنفط وفي مذيبات عضوية أخرى ولا تنحل في الماء، منها ما هو طبيعي،</p>
<p>23 <b>oil bath</b> <i>bain d'huile</i></p>	<p>حمام زيت حاوية يوضع فيها مقدار من الزيت يغمر فيه جسم صلب لتسخينه.</p>
<p>24 <b>oil vitriol</b> <i>huile de vitriol</i></p>	<p>زيت الزاج اسم يطلق على حمض الكبريتيك المركّز.</p>
<p>25 <b>oily</b> <i>huileux</i></p>	<p>زيتي ما يدل على الزيت أو يحتويه أو ما له طبيعته.</p>
<p>26 <b>ointment</b> <i>onguent</i></p>	<p>مرهم محضّر طبي نصف صلب، أساسه مادة دسمة أو دهنية، يستعمل واقياً للجلد أو حاملاً لمواد دوائية تعطى عن طريق الجلد.</p>
<p>27 <b>olefine</b> <i>oléfine</i></p>	<p>أوليفين أحد مركّبات فصيلة هيدروكربونية غير مشبعة</p>
<p>28 <b>oleic acid</b> <i>acide oléique</i></p>	<p>حمض الأوليك (الزيت) حمض دسم أحادي غير مشبع صيغته:</p>
<p><math>\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}</math></p>  <p>شكل غليسيريد في الزيوت</p>	<p><math>\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}</math></p>

النباتية، مثل زيت الزيتون، ذواب في المذيبات العضوية، يُتج حمض الستياريك بالمدربة وحمضي الأزيليك والبيلارغونيك بالانشطار بالأكسدة، يستعمل في صنع الصابون والمنظفات ومواد التجميل والمنظفات وفي تطريمة المطاط.

29 **oleophilic**  
*oléophile*

أليف الزيت

ما كان يألف الزيت بشدّة.

30 **oleophobic**  
*oléophobe*

كاره الزيت

ما لا يألف الزيت، بل يكرره وينفر منه.

31 **oleum**  
*oléum*  
الاسم اللاتيني للزيت

سائل زيتى ثقيل أكال جدًا يتكون من محلول من ثلاثي أكسيد الكبريت  $\text{SO}_3$  في حمض الكبريت اللامائى، يتفاعل بشدة مع الماء ناشرًا حرارة ويطلق دخانًا في الجو الرطب، يستعمل في عمليات السلفنة والسلفطة، يُعبر عن قوته بمقدار النسبة المئوية لـ  $\text{SO}_3$  في مزيجه بـ  $\text{H}_2\text{SO}_4$ . يسمى أيضًا fuming sulfuric acid.

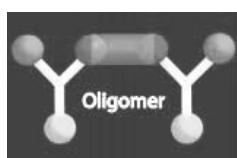
32 **oligo-**  
*oligo*  
قليل  
Gr. oligos

قليل

سابقة تعني القليل أو الصغير.

33 **oligomer**  
*oligomère*

قليل الحدود

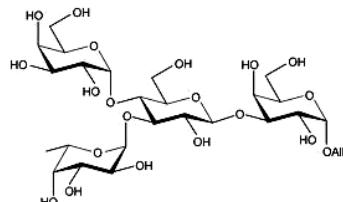


بلمر مكون من عدد قليل، لا يتجاوز العشرة من أحاديات الحد (المونوميرات).

34 **oligosaccharide**

*oligosaccharide*

سكريد مكون من عدد قليل من وحدات أحدادي سكريد، يشمل على نحو خاص ثنائيات وثلاثيات رباعيات السكريد. قارن بـ *polysaccharide*.



35 **olive oil**

*huile d'olive*

زيت غير جفوف ذو لون أصفر باهت إلى أصفر محضر، قوامه الرئيسي الأوليين والبالميتين، ذواب في الإيتروكلوروفورم، يؤخذ من عَصْر حبة الزيتون ويستعمل في الطعام والطبخ وصنع الصابون.

36 **oncotic pressure**

*pression oncotique*

الضغط الذي تؤثر به بروتينات البلازمما في الجدران الشعرية والناتج عن ضغوط تَحَالِلِ الجمل الغروانية الألifie للإماء التي تحتوي هذه البروتينات. بسمى *colloidal osmotic pressure* أيضًا.

37 **opacity**

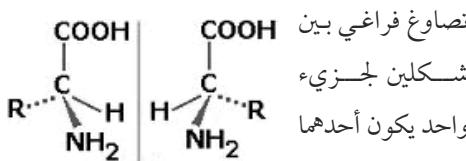
*opacité*

Lat. *opacitas*

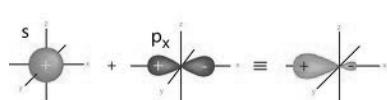
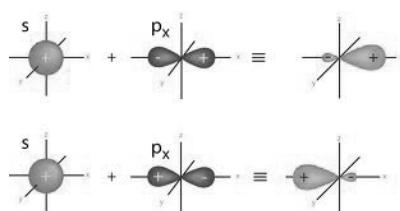
- صفة أو حالة تجعل جسماً أو وسطاً معتماً للأشعة الضوئية.

- درجة عدم نفوذية الأشعة الضوئية في جسم أو وسط ما.

38	<b>opal</b> <i>opale</i> Lat. opalus	أوبال معدن من السيليكا المميّة عديمة الشكل، صيغته $\text{SiO}_2 \cdot \text{nH}_2\text{O}$ ، وهو أقل كتافة وتراساً من الكوارتز.	44	<b>opium</b> <i>opium</i> Gr. opion	أفيون مادة مخدرة تحضر بتجفيف عصير حليبي يؤخذ من محافظ نبات الخشخاش بحرّها، ذات لون أصفر أو بني، تحدث شعوراً بالارتياح والملوسة يتّهـي بالسُّبات والموت إذا ما أخذت بجرعات كبيرة. استعملت سابقاً في الطب لتخفيف الألم واستعيض عنها بمكوناتها الأساسية مثل المورفين، ومشتقاتها مثل الميريدين.
39	<b>opalescence</b> <i>opalescence</i>	عَمَّة صفة أو حالة الجسم العَمُوم. انظر opalescent.			
40	<b>opalescent</b> <i>opalescent</i>	عَمُوم جسم يعكس ضوءاً بألوان قوس قُبْح، وهو عادة ذو سطح صقيل ملون يعطي انطباع العَمَّة لوجود شقوق أو حروز على سطحه.	45	<b>opposing reaction</b> <i>réaction opposée</i> v. opponere	تفاعل معاكس تفاعل يجري باتجاه معاكس لاتجاه تفاعل آخر.
41	<b>opaque</b> <i>opaque</i> Lat. opacus	مُعْتِمٌ - ما تعوزه الإنارة، فهو لا يعكس ولا يصدر أي ضوء. - غير منفذ لأنّه الضوء المرئي أو لأشكال الطاقة المشعة الأخرى.	46	<b>optical</b> <i>optique</i> Gr. optikos	ضوئي ما له صلة بعلم الضوء أو بالرؤى.
42	<b>open system</b> <i>système ouvert</i>	جملة مفتوحة جملة تتبادل الطاقة والمادة مع جوارها.	47	<b>optical activity</b> <i>activité optique</i>	فعالية ضوئية إمكان الجزيئات الكيرالية، أو محاليلها، تدوير مستوى استقطاب الضوء المستقطب. قارن بـ optical rotation.
43	<b>operation</b> <i>opération</i> Lat. operatio (v.operari)	عملية إجراء يحدث فيه تحويل شيء إلى آخر أو اشتقاءه وأخذنه منه.	48	<b>optical density</b> <i>densité optique</i>	كثافة ضوئية درجة عتمة وسط نصف شفاف.
			49	<b>optical isomerism</b> <i>isomérie optique</i>	تصاوغ ضوئي تصاوغ فراغي بين شكلين لجزيء واحد يكون أحدهما صورة الآخر في



		درجة الحرارة الفضل لتحقيق عملية ما مثل درجة حرارة الحضانة.
50	<b>optical rotation</b> <i>rotation optique</i>	دوران ضوئي دوران الضوء المستقطب فيه مساوية مثيلتها في الآخر ومعاكسة لها بالاتجاه
51	<b>optically active</b> <i>actif optiquement</i>	فعال ضوئياً ما يدور مستوى استقطاب الضوء المستقطب يميناً أو يساراً، أي يكون يميني التدوير أو يساري.
52	<b>optics</b> <i>optique</i> Gr.optika	بصريات ضوء علم دراسة الضوء: توليده وتأثيره في الوسط الذي ينتشر فيه والظواهر المرتبطة به.
53	<b>optimal</b> <i>optimum</i> Lat.optimus	أمثل أمثل إرضاء أو تحقيقاً لغاية ما.
54	<b>optima</b> <i>optima</i>	الأمثل، الأفضل الأكثر ملائمة لغاية أو لأمر محدد في ظروف محددة.
55	<b>optimization</b> <i>optimisation</i>	استمثال توفير الظروف المناسبة للوصول إلى الأمثل أو الأفضل.
56	<b>optimum temperature</b> <i>température optimale</i>	درجة الحرارة المثلث درجة الحرارة المثلث
57	<b>orbit</b> <i>orbite</i> Lat. orbita	مدار مسار - المسار المنحني الذي يسلكه جسم يخضع لتأثير حقل قوة، مثل مسار الإلكترون حول النواة. - حالة جسيم يتحرك في حقل قوة كما تحددها طاقته وعزمه الزاوي وعوامل أخرى، مثل حالة الإلكترون مقابل النواة.
58	<b>orbital</b> <i>orbitale</i>	مداري - ما دلّ على المدار أو ما كان على علاقة أو صلة به. - حلٌ معادلة شرودنغر الموجية الذي يعبر عن شكلٍ محتملٍ لحركة الإلكترون منفرد في ذرة أو في جزيء.
59	<b>orbital hybridization</b> <i>hybridation des orbitales</i>	تبجين المداريات انظر hybridization
60	<b>orbital moment</b> <i>moment orbital</i>	عزم قطبي العزم الزاوي لإلكترون، الناشئ عن حركته المفترضة في مدار.
61	<b>orbital quantum number</b> <i>nombre quantique orbital</i>	عدد كمومي مداري



	انظر azimuthal quantum number	كيمياء عضوية
62	<b>order of a reaction</b> <i>ordre de la réaction</i>	رتبة التفاعل
	مجموعة قوى الحدود المعتبرة عن تراكيز الذرات أو الجزيئات المتفاعلة في معادلة سرعة تفاعل كيميائي، كما في التفاعل: $aA + bB \rightarrow cC + dD$ الذي تُعطى معادلة سرعته بالعلاقة: $[A]^a[B]^b = r$ وتكون رتبة التفاعل متساوية $a+b$ .	فرع من الكيمياء يتم بدراسة مركبات الكربون، وبخاصة المركبات الهيدروكربونية ومشتقاتها.
63	<b>ore</b> <i>mineraï</i>	خامة
	معدن طبيعي يمكن معاجلته وتعدينه لاستخلاص أي مكوناته، مثل خامة الحديد وخامة النحاس.	
64	<b>organic</b> <i>organique</i>	عضوي
	عضو <i>Gr. organikos</i> ما يحيي أو يدل أو يتعلق بمركبات كربونية ترتبط فيها ذرات الكربون بذرات هيدروجين، سواء اشتقت من كائنات حية أو من سواها، وهو ما يميزها عن المركبات اللاعضوية <i>inorganic</i> .	أورتو، سوي <i>ortho-, ortho-</i> سابقة بمعنى سوي أو قوي أو مستقيم. سابقة تدل على حمض في درجة إماهته العليا، مثل حمض أورتو الفسفوريك $H_3PO_4(P_2O_5 \cdot 3H_2O)$ . ما يدل على وضعيتين متجاورتين في حلقة بنزينية، مثل أورتو كزيلين، قارن بـ <i>meta</i> و <i>para</i> .
65	<b>organic base</b> <i>base organique</i>	قاعدة عضوية
	مركب قاعدي يحيي الكربون في جزيئه، وبخاصة مركب قاعدي عضوي آزوتي مثل الأمين.	حمض أورتو الكربونيک <i>ortho carbonic acid</i> <i>acide orthocarbonique</i> حمض افتراضي صيغته $H_4CO_4$ أو $(H_2CO_3 \cdot H_2O)$ أو $C(OH)_4$ ، يعرف بإستراته مثل الإستر رباعي الإيتيل $C(OC_2H_5)_4$ ، وهو سائل لطيف الرائحة يحضر بتفاعل إيتوكسيد الصوديوم مع كلور الباركرين.
66	<b>organic acid</b> <i>acide organique</i>	حمض عضوي
	مركب كيميائي يحيي في بنائه جذرًا كربوكسيلياً $-COOH$ واحدًا أو أكثر، ومن أمثلته حمض البوتيريك (الزبدة) $CH_3(CH_2)_2COOH$ وحمض البنزويك $C_6H_5COOH$ .	

## 71 orthogonal

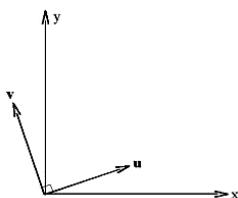
*orthogonal*

ما يتقاطع بزوايا قائمة.

## 72 orthogonality

*orthogonalité*

حالة التقاطع بزوايا قائمة أو صفة تدل عليها.



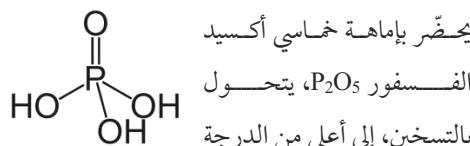
## معتمد

## 73 orthohydrogen

*hydrogen ortho*

جزيء هيدروجين ثُدُومٌ نواتاً ذريّه في الاتجاه ذاته، على خلاف الهيدروجين بارا. والميدروجين الغازى مكوّن من مزيج متوازن من ثلاثة أجزاء من النوع أورتو وجزء واحد من النوع بارا، وأولئك أكثر ثباتاً من ثانيهما.

## 74 orthophosphoric acid

*acide orthophosphorique*واحد من حوض فسفورية ثلاثة صيغته  $H_3PO_4$ 

يُحضر ياماً هـ خاصيًّا أكسيد الفوسفور  $P_2O_5$ ، يتحوّل بالتسخين، إلى أعلى من الدرجة 150°س، إلى حمض بيرو الفسفوريك، وإلى حمض ميتا الفسفوريك عند تسخينه حتى ظهور أبخرة بيضاء، يستعمل في صناعة المخصبات.

## 75 orthorhombic system

*système orthorhombique*

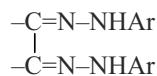
جملة بلورية تميّز بثلاثة محاور متعامدة غير متساوية.

## معتمد

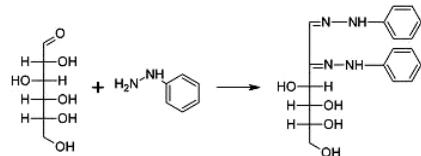
## 76 osazone

*osazone*

واحد من مركّبات قاعدية صيغتها العامة



تحضّر من ألفا هيدروكسي الألدييد (أو كيتون) مثل الغلوکوز والبنزوين، مع أريل الهيدرازين.



## أوزازون

## 77 osmium

*osmium*

## أوسميوم

عنصر فلزي انتقالي من مجموعة البلاتين، رمزه Os، عدده الذري 76 وكتلته الذرية النسبية 190.2. درجة انصهاره 3045°س، ودرجة غليانه 5027°س، يقع في الفصيلة VIII من الجدول الدوري، يوجد في خامات البلاتين ويستعمل حفّازاً وفي تقسيمة خلائط الفلزات البلاتينية.

## 78 osmium tetroxide

*tétroxide d'osmium*

مركّب بلوري سام أصفر صيغته  $OsO_4$ ، أبخرته مخرّشة ينصلّر في الدرجة 40°س، يستعمل حفّازاً وعميل أكسدة وهدر كُسْلَة، كما في تحويل الأوليفينات إلى غليكولات.

## 79 osmol, osmole

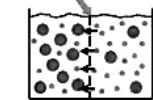
*osmole*

## أوسمول، نُضحة

رائحة Gr.osme

واحدة الضغط التناضحي، وهي قيمة الضغط التناضحي ل محلولٍ تركيزه مول واحد (وزني أو حجمي) من مادة غير متفككة.

80	<b>osmolality</b>	أوسمولية (تناضحية) مولية وزنية <i>osmolalité</i>	ما يرتبط بالتناضح أو ما يدل عليه.
		الضغط التناضحي ل محلول يحتوي مولًا واحدًا من مادة مذابة في كيلوغرام من المادة المذببة.	
81	<b>osmolarity</b>	أوسمولية (تناضحية) مولية حجمية <i>osmolarité</i>	ضغط تناضحي ضغط تناضحي في محلول يحتوي مولًا واحدًا من مادة مذابة في ليتر من محلولها في مذيب.
		جهاز يقيس ضغط محلول بغية تحديد الوزن الجزيئي للمادة المذابة فيه.	
82	<b>osmometer</b>	مقياس التناضح <i>osmomètre</i>	
		تقنية قياس الضغط التناضحي ل محلول بغية تحديد الوزن الجزيئي للمادة المذابة فيه.	
83	<b>osmometry</b>	قياس التناضحية <i>osmométrie</i>	
		يتناثر بالتناضح. انظر <i>osmosis</i> .	
84	<b>osmose (v)</b>	يتناضخ <i>osmose (v)</i>	
		انتقال مذيب عبر غشاء نصف نفوذ يفصل بين محلولين بتركيزين مختلفين من مادة مذابة واحدة، أو بين الماء و محلول من المادة المذابة فيه؛ يجري الانتقال من الجانب الأقل تركيزاً إلى الجانب الآخر.	
85	<b>osmosis</b>	تناضخ <i>osmose</i>	
		انتقال مذيب عبر غشاء نصف نفوذ يفصل بين محلولين بتركيزين مختلفين من مادة مذابة واحدة، أو بين الماء و محلول من المادة المذابة فيه؛ يجري الانتقال من الجانب الأقل تركيزاً إلى الجانب الآخر.	
86	<b>osmotic</b>	تناول تناضحي <i>osmotique</i>	
		ضغط تناضحي	فرط تسخين
87	<b>osmotic pressure</b>	ضغط تناضحي <i>pression osmotique</i>	- الضغط الأعظمي في محلول يفصله عن المذيب غشاء يمرر هذا الأخير منه.
		- الضغط السكوني الواجب تسلطيه على محلول يفصله غشاء نصف نفوذ عن المذيب، أو عن محلول أقل تركيزاً منه، وذلك لمنع مرور المذيب نحو محلول المعنى.	
88	<b>output</b>	نتائج، خرج، <i>تُخْرِج</i> <i>rendement</i>	
		- ما يتبع عن إجراء أو عن عملية.	
		- المعطيات الناتجة عن المعالجة.	
89	<b>oven</b>	فرن <i>four</i>	
		حرفة من فخار تستعمل للتسخين أو التجفيف أو الحبر.	
		جهاز تعقيم بالهواء الساخن يستعمل في المخابر.	
90	<b>overall reaction</b>	تفاعل إجمالي <i>réaction globale</i>	
		تفاعل ينظر إليه بمجمله وكلّيته، أي من مبدئه حتى منتهائه.	
91	<b>overhead product</b>	منتج علوي <i>produit d'en haut</i>	
		المتج الذي يؤخذ من أعلى جهاز المعالجة، مثل الذي يؤخذ من قمة مقطورة.	
92	<b>overheating</b>	فرط تسخين <i>surchauffe</i>	



تسخين يتجاوز حدود الأمان الخاصة بالمادة المحسنة وقد يؤدي إلى إتلاف بعض خصائصها.

## 93 overlap (v)

recouvrir

## يتراكب

يمتد على الحيز الذي يشغله سواه ويشارك معه فيه.

## 94 overlapping

superposition, recouvrement

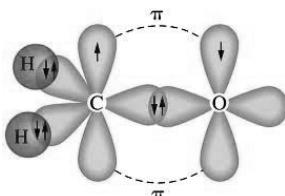
## ترافق

اشتراك شيء مع آخر في تغطية سطح.

## 95 overlapping orbitals

orbitales superposées

مداريات ذرية تعود لإلكترونات مترافقه في ذرات مختلفة من جزيء واحد تشغل معًا منطقة فراغية واحدة ويكون لكل واحدة منها وجود واضح فيها.



## 96 overpotential

surtension

## فرط الكمون

الكمون الزائد الذي يجب تسليطه على مسرى (إضافةً إلى كمون توازنه) ليحدث تفريغ شحنة الأيون عليه. يسمى أيضًا overvoltage.

## 97 overvoltage

survoltagé

## فرط الفولطية

انظر overpotential.

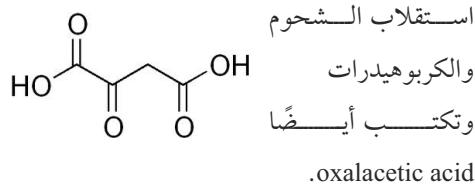
## 98 oxaloacetic acid

acide oxaloacétique

## حمض أوکزال الأسيتيك

حمض بلوري صيغته HOOCCOCH<sub>2</sub>COOH،

ينشأ بالأكسدة العكوسية لحمض الماليك، كما في



## 99 oxalate

oxalate

ملح أو إستر حمض الأوکزاليك (الحمض)، يحوي الجذر<sub>2</sub>(COO)، مثل أوکزالت الصوديوم .Na<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>.

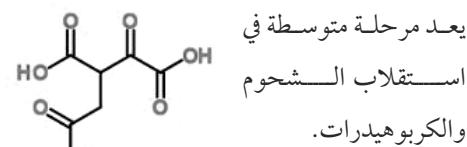
## 100 oxalic acid

acide oxalique

حمض ثنائي الكربوكسيل صيغته<sub>2</sub>(COOH)، يوجد بلوراتٍ موشورية عديمة اللون ذوبابة في الماء، مهيّة (H<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>.2H<sub>2</sub>O)، تنصهر في الدرجة 101°س، وغير مهيّة تنصهر في الدرجة 189°س، يستعمل قاصراً ومزيلاً للصدأ في صناعة النسيج والجلود.

## 101 oxalosuccinic acid

acide oxalosuccinique

حمض ثلاثي الكربوكسيل صيغته: HOOCCOCH(COOH)CH<sub>2</sub>COOH

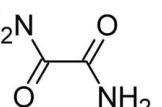
## 102 oxamide

oxamide

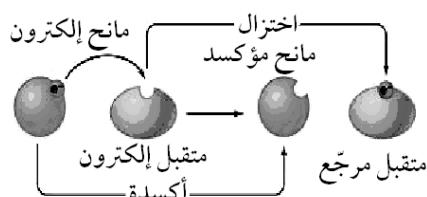
## أوكراميد

أمين بلوري صيغته<sub>2</sub>(CONH<sub>2</sub>)، درجة انصهاره

مرتفعة، يحضر بتفاعل أوکزالت الإيتيل مع الأمونيا أو مع ثلائي أميد حمض الأوکزاليك، لا يذوب في الماء، ينصهر في الدرجة 419°س.



103	<b>oxazine</b> <i>oxazine</i>	أوكزازين oxazine	108	<b>oxidation number</b> <i>nombre d'oxydation</i>	عدد الأكسدة oxidation number
	مُركب حلقي صيغته $C_4H_5NO$ ، وهو من زمرة مركبات مشتقاتها، تحتوي في حلقتها أربع ذرات كربون وذرة أكسجين وذرة آزوت، من أمثلتها أصبغة الأوكزازين.			الشحنة الموجبة أو السالبة التي تحملها ذرة في جزيء أو في أيون مقيسة بعده ما يساويها من شحنة إلكترون. يعتبر عدد تأكسد الهيدروجين مساوياً دوماً +1، إلاً في الهيدريدات، كما يعتبر عدد تأكسد الأكسجين مساوياً -2 في معظم المركبات.	الشحنة الموجبة أو السالبة التي تحملها ذرة في جزيء أو في أيون مقيسة بعده ما يساويها من شحنة إلكترون. يعتبر عدد تأكسد الهيدروجين مساوياً دوماً +1، إلاً في الهيدridات، كما يعتبر عدد تأكسد الأكسجين مساوياً -2 في معظم المركبات.
104	<b>oxazole</b> <i>oxazole</i>	أوكزاول oxazole	109	<b>oxidation potential</b> <i>potentiel d'oxydation</i>	كمون التأكسد oxidation potential
	مُركب سائل ذو حلقة خماسية فيها ثلاث ذرات كربون وذرة أكسجين وذرة آزوت في الموقعين 1 و3، عديم اللون يغلي في الدرجة 70°س، يمتزج بالماء ويستعمل لتحضير مركبات عضوية أخرى.			الكمون المرافق لحدوث الأكسدة على الأنود (المتصعد) في خلية كهربائية.	الكمون المرافق لحدوث الأكسدة على الأنود (المتصعد) في خلية كهربائية.
105	<b>oxidant</b> <i>oxydant</i>	مؤكسد oxidant	110	<b>oxidation-reduction - احتزال</b> <i>réaction d'oxydation - réduction</i>	تفاعل أكسدة - احتزال oxidation-reduction reaction
	.oxidizing agent انظر .oxidizing agent			تفاعل كيميائي ينتقل فيه إلكترون واحد، أو أكثر، من ذرة عنصر إلى ذرة عنصر آخر مرافق له. يسمى أيضاً redox.	تفاعل كيميائي ينتقل فيه إلكترون واحد، أو أكثر، من ذرة عنصر إلى ذرة عنصر آخر مرافق له. يسمى أيضاً redox.
106	<b>oxidase</b> <i>oxydase</i>	أكسيداز: إنزيم oxidase			
	إنزيم يحفز تفاعلات الأكسدة باستعمال أكسجين جزيئي كمتقبل إلكتروني، يؤدي دوراً رئيسياً في تفاعلات الأكسدة والإرجال البيولوجية.				
107	<b>oxidation</b> <i>oxydation</i>	أكسدة، تأكسد oxidation	111	<b>oxidation-reduction - الاحترال</b> <i>titration d'oxydation - réduction</i>	معايرة الأكسدة-الاحتزال titration
	- تفاعل عنصر أو مركب مع الأكسجين أو ازدياد ما يحتويه منه. - تفاعل يفقد فيه مركب أو أيون بعض إلكتروناته فيزيادة بذلك عدد أكسدته، مثل التفاعل: $Fe^{2+} \rightarrow Fe^{3+} + e^-$ أو $Fe \rightarrow Fe^{2+} + 2e^-$			معايرة قوامها تفاعل أكسدة وإرجاع. انظر .oxidation number	انظر .oxidation number
			112	<b>oxidation state</b> <i>état d'oxidation</i>	حالة التأكسد oxidation state
			113	<b>oxidative</b> <i>par oxydation</i>	تأكسدي oxidative
					صفة لما يؤكسد. انظر .oxidative



114	<b>oxide</b> <i>oxyde</i>	أكسيد Merkab kimiayi thanayi yitħad fihi akssijin mu-enzur	118	<b>oxidizing flame</b> <i>flamme oxidante</i>	لحب مؤكسد Leħbi u jidu min lab ħġovi ziyada min akssijin kama
		آخر، وهو على أنواع: - أكسيد حمضية تكونها الالفلزات مع الأكسجين، و تكون أملاحاً مع القواعد.			في المخروط الخارجي للهبا غازي.
		- أكسيد قاعدية تكونها الفلزات مع الأكسجين و تكون أملاحاً مع الحمض.	119	<b>oxido-reductase</b> <i>oxido-reductase</i>	إنزيم أكسدة وإرجاع Enzim iż-żebda u iż-żarġu
		- أكسيد ثنائية السلوك لها الصفتان السابقتان، مثل $\text{Al}_2\text{O}_3$ .			إنزيم يحفز تفاعلات الأكسدة والإرجاع في آن معاً.
		- أكسيد معتدلة لا تتفاعل مع الحمض والقواعد، مثل $\text{NO}$ و $\text{CO}$ .	120	<b>oxime</b> <i>oxyme</i>	أوكسيم Merkab ħġovi mgħoġu $\text{C}=\text{NOH}$ t-ix-xu
		- فوق أكسيد تعد مشتقات فلزية من $\text{H}_2\text{O}_2$ . يكتب أيضاً <i>oxyde</i> .			جذر إيزو النتروزو $\text{NOH}$ محل الأكسجين في مجموعة الكربونيل. ينشأ بفعل هيدروكسيل الأمين في الألدهيدات أو الكيتونات.
115	<b>oxidizable</b> <i>oxydable</i>	قابل للتاؤكسد Saqfa l-ikawib il-ta'oksd.	121	<b>oxine</b> <i>oxine</i>	أوكسين Qawda ġirolija bl-luorija sibgħiha $\text{C}_9\text{H}_6\text{NOH}$ , t-nħalli f-
		- يضيق الأكسجين إلى مادة.			الأسينيون والإيتانول، تستعمل في فصل فلزات مثل الحديد والبزموت والزنك لتكلويتها مستحلبات عديمة الانحلال مع أيوناتها.
116	<b>oxidize (v)</b> <i>oxyder</i>	يؤكسد - يتزعزع الهيدروجين من مادة بفعل الأكسجين أو عميل أكسدة آخر.			
		- يرفع عدد أكسدة عنصر أو أيون.	122	<b>oxirane</b> <i>oxirane</i>	أكسيران اسم يطلق على أكسيد الإيتيلين
		- يتزعزع إلكترونًا أو أكثر من ذرة أو أيون.			.
117	<b>oxidizing agent</b> <i>agent oxydant</i>	عميل مؤكسد Umīl akssid	123	<b>oxo-</b> <i>oxo-</i>	أكسو: سابقة Saboq: Sabqa
		عميل مثل الأكسجين أو الحمض $\text{HNO}_3$ أو الأيون $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ أو سواها يحقق تفاعل أكسدة عنصر بانتزاعه إلكترونًا أو أكثر منه. يسمى أيضًا <i>oxidant</i> .			سابقة تدل على احتواء الأكسجين في مجموعة كربونيل، تنشأ باستبدال ذرة أكسجين بذرئي

هيدروجين في مجموعة ميتيلينية. تستعمل في تسمية الكيتونات وسوها.

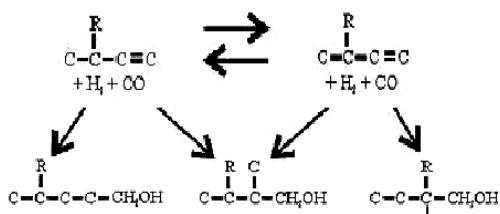
## 124 oxo process

عملية أكسو

*procédure oxo*

طريقة لاصطناع الألدهيدات والأغوال بإضافة  $H_2$  و  $CO$  إلى مركبات أوليفينية مثل الإيتيلين تحت ضغط مرتفع وبوجود حفاز.

تسمى أيضًا oxo reaction.



## 125 oxo reaction

*réaction oxo*

تفاعل أكسو

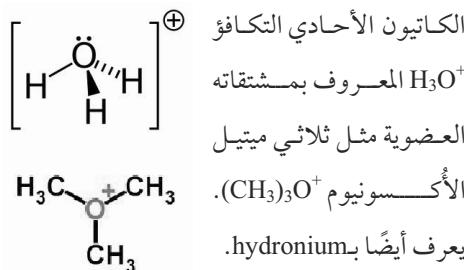
.oxo process

انظر .oxo process

## 126 oxonium ion

*ion oxonium*

أيون الأكسونيوم



## 127 oxy-

*oxy-*

أكسي: سابقة

سابقة تدل على:

- ما حوى أكسجينًا أو زيادة منه.
- ما حوى ذرة أكسجين على شكل أكسي كلوريد.
- ما حوى ذرة أكسجين مرتبطة بذرتين مختلفتين.

- البدأة هيدروكسي، وهو استعمال غير دقيق.

## 128 oxycellulose

سيولوز مؤكسد

*oxycellulose*

واحد من مواد متعددة تُصنع بأكسدة السيولوز الطبيعي، كما في الخشب، أو الاصطناعي، كما في القطن المقصور بشدة.

## أكسجين

*oxygène*

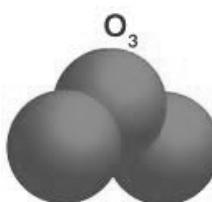
عنصر لا فلزي رمزه O، عدده الذري 8 وكتلته الذرية النسبية 15.999. يمیع في الدرجة 182.96-218.4 °S ويتجدد في الدرجة -21 °S، قليل الانحلال في الماء يوجد حرًا في الهواء بنسبة 0.21٪ حجمًا ومرتبط في الماء بنسبة 9:8 وزنًا، كما يوجد في معظم الصخور والمعادن، يحضر صناعياً بآسلاة الهواء وتقطيره وبالتحليل الكهربائي للماء. ومحلياً بتفكك الأكسيد بتتسخينها.

## 130 ozone

أوزون

*ozone*

Gr.ozon (v.ozein) (يشتمل)



شكل تآصلي ثلاثي الذرة للأكسجين، رمزه O3، وهو غاز محرّش ذو رائحة واحزة، يتكافئ

في الدرجة -112 °S سائلاً مغناطيسيًا أزرق اللون. يوجد بكميات قليلة في الهواء قرب سطح الأرض وبكميات أكبر في طبقات الجو العليا حيث يتكون بفعل الأشعة فوق البنفسجية في الأكسجين الجوي، وهو عميل أكسدة قوي يستعمل في التعقيم وإزالة الروائح.

## 131 ozonide

## أوزونيد

*ozonide*

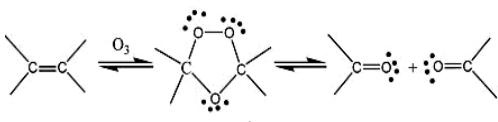
صنف من مركبات كيميائية تنشأ بإضافة الأوزون إلى رابطة ثنائية أو ثلاثة في مركب عضوي غير مشبع، تميّز المركبات الناشئة من الأولفينات بوجود المجموعة الحلقيّة  $\text{COOCO}$ ، وبعد ثباتها وقابليتها للافتجار، وتتفكك في الماء المنتجة للدّهيدات، أو كيتونات، وماء أكسجينياً.

## 132 ozonolysis

*ozonolyse*

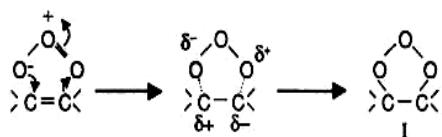
## تحلّل أوزوني

انفصامُ رابطٍ كيميائيٍّ غير مشبعة في مركب عضوي ونشوءُ أوزونيد يتفكّك بالحلّمهة.



منتجات كربونيلية

أوزونيد

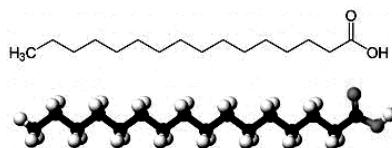


\* \* \*

# - P -

<b>1 packing</b>	حُشُوٌّ، حُشُوٌّ، ترابط <i>remplissage, charge</i>	والقياس والمادة واللون، يعملان معًا كوحدة متكاملة.
	- عبوة عمود فصل تتكون من قطع منفردة من مواد صلبة مثل الخرز الزجاجي وحلقات راشينغ.	
	- تَوْرَّع الذرات أو الأيونات في شبكة بلورية.	
<b>2 packing fraction</b>	نسبة الترابط <i>fraction de remplissage</i>	<b>6 pairing</b> تزاحج، مُزاوجة <i>appariement</i> جمع أزواج من أشياء متماثلة.
	نسبة عدد الوحدات المفقودة إلى عددها الكلي مضروبة بعشرة آلاف؛ تعد مقياساً لفقد الكتلة في مجموعة من النكilonات عند تجمّعها معًا لتكوين نواة ذرية.	
<b>3 packing radius</b>	نصف قطر التراص <i>rayon de tassemant</i>	<b>7 pale</b> شاحب <i>pâle</i> Lat. pallidus (v.pallere) عَوَرٌ في اللون أو في الشدة وافتقار إلى البريق واللمعان.
	نصف المسافة بين أقرب ذرتين أو أيونين في بلورة.	
<b>4 paint</b>	دهان <i>enduit</i> Lat.v.pingere	<b>8 palladium</b> بالاديوم <i>palladium</i> عنصر فلزي رمزه Pd عدده الذري 46، وكتاته الذرية النسبية 104.42، درجة انصهاره 1552°س ودرجة غليانه 3740°س. طري وطريق ذو لون فضي أبيض، يشبه الالاتين في صفائته ويوجد معه في معادنه، يقع في الفصيلة VIII من الجدول الدوري، ويستعمل حفازاً في تفاعلات المدرجة وعكسها.
	- الصياغ الجاف المستعمل في صنع الدهان.	
	- مزيج من صباغ وحامل مناسب له مثل الزيت والماء، يكونان معًا سائلاً أو عجينة تصنع، عند تطبيقها على سطح، طبقة رقيقة متمسكة تلوّن السطح وتحميه.	
<b>5 pair</b>	زوجان <i>paire, couple</i> Lat. paria	<b>9 palmitic acid</b> حمض البابلتيك (التخيل) <i>acide palmitique</i> حمض دسم بلوري شمعي القوام صيغته CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>14</sub> COOH ذواب في الغَوْل والإيتير، ينصهر في الدرجة 63.4°س، يوجد حرّاً ومرتبطاً على شكل غليسيريدات في زيت التخيل (البابلتيك) وغيره، وعلى شكل إسترارات في شموم مختلفة. يستعمل بخاصة في مزيج مع حمض الستياريك؛
	شيئان منفصلان، متماثلان أو متتشابهان في الشكل	

يسمى أيضاً .hexadecanoic acid

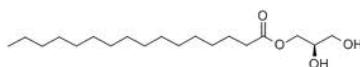


10 palmitin

*palmitine*

بالميتين

إستر يصنعه الغليسيرول مع حمض البالmitيك.



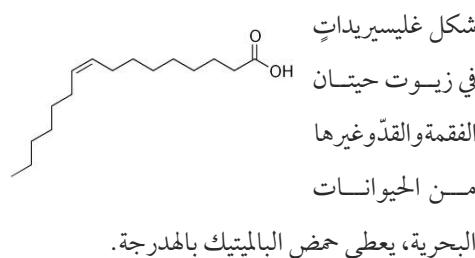
11 palmitoleic acid

*acide palmitoléique*

حمض البالmitوليك

حمض دسم غير مشبع صيغته:

$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_5\text{CH}=\text{CH}(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$ ، يوجد على



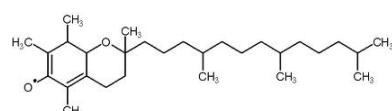
12 palm oil

*huile de palme*

زيت النخيل

زيت دسم بلون أصفر إلىبني، ذواب في الغُول والإيتر، يمْيِع في الدرجة  $42.27^{\circ}\text{S}$ ، يؤخذ من عصير لب الشمار، صالح للطعام، يستعمل في صناعة الصابون والشمع وزيوت التزليق، يسمى أيضاً

.palm butter

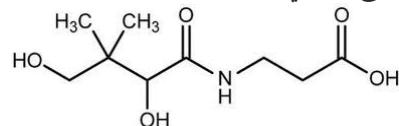


13 pantothenic acid

*acide pantothénique*

حمض البانتوتينيك

حمض زيتى القوام صيغته  $\text{C}_8\text{H}_{16}\text{NO}_3\text{COOH}$  يتعمى إلى فيتامين B المعقد، يوجد مرتبطاً بتميم الإنزيم آفي كل النسج الحية وبخاصة في الكبد، ويُصطنع. أساسى لنمو بعض الحيوانات.



14 paper

*papier*

Lat. *papyrus*; Gr. *papyros*

صفائح ملبدة من ألياف سيلولوزية نباتية وأحياناً اصطناعية، يجري تشكيلها من مواد معلقة على شبكة في الماء يتراوح بعضها البعض عند إزالة الماء وتجفيف الشبكة.

15 paper chromatography

*chromatographie sur papier*

استشراب على صفائح من ورق تعمل وسطاً امتزازاً يمر عليه محلول المراد تحليله، بفعل الثقالة أو بفعل الخاصية الشعرية؛ تعتمد آلية التحليل على تباين امتزاز مكونات المزيج على شرائح الورق.

16 parachor

*parachor*

ثابتة التوتر السطحي (باراكور)

ثابتة خُبرية تربط التوتر السطحي للسوائل بحجمها الجزيئي، تُستعمل لمقارنة هذه الحجوم في شروط تساوى فيها قيم التوتر السطحي للسوائل المعنية. تسمى أيضاً .molar parachor

17 paraffin

*paraffine*

أحد مركبات هيدروكربونية أليفاتية مشبعة صيغتها العامة  $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ ، أبسط أفرانها الميتان  $\text{CH}_4$ . يسمى

أيضاً .alkane

بارافين

## 18 paraffin wax

## شمع البارافين

*cire de paraffine*

مادة بلورية شمعية بيضاء أو ذات ألوان شفافة هي مزيج معقد من مركبات هيدروكربونية بارافينية خاملة، تؤخذ بتنقير الخشب والفحام الحجري ومن زيوت النفط، وتستعمل في صنع الشموم والعوازل الكهربائية ومواد التجميل وسوها.

## 19 paraldehyde

## بارالدھید

*paraldéhyde*

سائل عديم اللون رائحته مستحبة على خلاف طعمه، يُعد مثلاً حلقياً للأسيتالدھید، صيغته  $C_6H_{12}O_3$ ، ذواب في الماء وفي معظم المذيبات العضوية، يغلي في الدرجة  $124.5^\circ\text{S}$ ، يعطي الأسيتالدھید بتسخينه مع حمض مدددة، ويعد مصدرًا له، يستعمل مذبياً.

## 20 paramagnetic

## مغناطيسي طردي

*paramagnétique*

- صفة تطلق على مادة قابلة للتمغناط، مثل البلاتين والألومنيوم، أو ما يرتبط بها، تتأثر قليلاً بالحقل المغناطيسي.  
- مادة أكثر مغناطيسيّة بقليل من الفراغ، تنجذب قليلاً نحو الأقطاب المغناطيسي.

## 21 paramagnetism

## مغناطيسيّة طردية

*paramagnétisme*

مغناطيسيّة ذات تمغناط طردي في حقل مغناطيسي.

## 22 parameter

## وسیط، مَعْلَم

*paramètre*

- مت حول مستقل في دوّال يمكن اشتراك دوّال

أخرى منها.

- ثابتة اختيارية في تعبير رياضي لظاهرٍ ما، يؤدي تغييرها إلى نشوء حالات متعددة لهذه الظاهرة.

## 23 parathion

*parathione*

باراتيون

مُبِيُّدٌ حشري زراعي صيغته:

$(C_2H_5O)_2PS(OC_6H_4NO_2)$ ، وهو سائل يغلي في

الدرجة  $162^\circ\text{S}$ ،

ذواب في معظم المذيبات العضوية شديد السمية للثدييات والحشرات، إذ يُثبّط إستيراز الكولين،

ويستعمل لذلك في الحرب الكيميائية.

## 24 parathormone

*parathormone*

هرمون الدرقيات

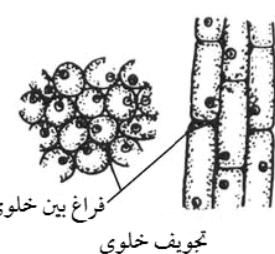
هرمون متعدد البيटيد يُنظَمُ استقلاب الكالسيوم والفالسيات، يُستخلص من مجاورات الدرق في الماشية، يستعمل لمعالجة تشنجات الكراز، يسمى .parathyroid hormone أيضًا

مَنْ

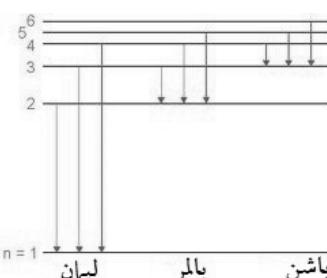
## 25 parenchyma

*parenchyme*

نسيج من نباتات راقية مكون من خلايا حية ناضجة رقيقة الجدران، لا يزال بوسعها أن تعاني الانقسام الخلوي بعد نضجها، يقوم بالاصطناع الضوئي، وهو غزير في الأوراق والجذور ولب الثمر.



26	<b>parent compound</b>	مُرَكَّبٌ أُمٌّ	الحرارة ذاتها؛ والضغط الكلي للمزيج يساوي مجموع الضغوط الجزئية لمكوناته.
	<i>composé apparenté</i>		
	مُرَكَّبٌ يعد قاعدةٌ تُشتق منها مُركَّباتٌ أخرى، مثل الإيتان الذي يشتق منه الغول الإيتيلي وسواه.		
27	<b>parent metal</b>	فلزٌ قرِيبٌ	<b>جُسيم</b>
	<i>métal apparenté</i>		
	فلزٌ أو خليطٌ، مثل الزنك والرصاص والشبيه، ذات قيمة ضئيلة نسبياً وخصائص مثل المقاومة والتآكل متدنية أيضاً، بخلاف noble metal.		- أحد أصغر مكونات المادة مثل الجزيء والذرة والمكونات دون الذرية مثل الإلكترون والجسيم ألفا والبروتون.
28	<b>parity</b>	ندَيْةٌ	- جزءٌ دقيقٌ من المادة يقع قطره بين بضعة أنغسترومٍ وبضعة مليمترات.
	<i>parité</i>		
	تساوي		
	Lat. <i>paritas</i>		
	حالةٌ أو صفةٌ التساوي أو التماثل في الطبيعة أو الشكل أو القيمة.		
29	<b>part</b>	جزءٌ	<b>تجزئة</b>
	<i>partie</i>		
	- ما هو أقل من واحدةٍ كاملة.		تقسيم شيءٍ إلى عدةٍ أجزاءٍ بالاستناد إلى معاييرٍ محددة.
	- أحدٌ أجزاءٌ متساويةٌ أو غير متساويةٌ ينقسم شيءٌ إليها.		
30	<b>partial</b>	جزئيٌّ	<b>استشراب بالتجزئة</b>
	<i>partiel</i>		<i>chromatographie par partition</i>
	جزءٌ من شيءٍ وليس كله.		طريقةٌ لفصلٍ مزاجٍ من موادٍ مختلفةٍ على أعمدةٍ فصل معاةٍ بادةٍ خاملةٍ، أو على ورقةٍ ترشح تحمل الطور الثابت، وهو سائل ذو درجة غليان مرتفعةٍ يمر فوقه الطور المتحرك، وهو مزيجٌ من أبخنةٍ المواد المراد فصلها محمولاً بتيارٍ من غازٍ خاملٍ.
31	<b>partial fraction</b>	كسرٌ جزئيٌّ	<b>معامل التجزئة</b>
	<i>fraction partielle</i>		<i>coefficient de partage</i>
	أحدٌ أجزاءٌ يمكن لشيءٍ أن يتفككٌ إليها. انظر partial pressure		نسبةٌ تركيزٌ ماديٌّ مذابةٌ، منحلةٌ في سائلين لا يقبلان الامتزاج، عند استبابٍ حالةٍ التوازن.
32	<b>partial pressure</b>	ضغطٌ جزئيٌّ	<b>تجزيءٌ</b>
	<i>pression partielle</i>		
	الضغط الذي يؤثر به أحدٌ مكوناتٍ مزيجٍ غازيٍّ إذا ما شغلَ وحدةٌ الحجم الذي يشغلُه المزيج، في درجة انظر partition		.partition

38	<b>Paschen law</b> <i>loi de Paschen</i>	قانون باشن قانون ينص على أن كمون تأين غاز هوتابع لجذاء كثافة الغاز (أو ضغطه) في المسافة بين المسرعين، بحيث إذا تضاعفت المسافة وجب خفض الضغط إلى نصف ما كان عليه.	43	<b>paste</b> <i>pâte</i> Lat. pasta; Gr.paste	معجون مزيج لدائي طري مكون من مواد مثل الطحين والنشا والماء، يستعمل مادة لاصقة للورق.
39	<b>Paschen series</b> <i>séries de Paschen</i>	سلسلة باشن مجموعة خطوط طيفية لنزدة الهيدروجين في مجال الأشعة تحت الحمراء، تعطي أعدادها الموجية بالعلاقة:	44	<b>pathway</b> <i>voie</i>	مسار - الطريق الذي يتبعه إجراء أو تفاعل. - جملة التفاعلات المحفزة إنزيميا التي تمر بها رُكازة مولدة للطاقة حفّرة بالبروتوبلازما.
		$\frac{1}{\lambda} = \frac{1}{n_1^2} - \frac{1}{n_2^2}$ حيث R ثابتة ريدبرغ و $n_2 > 3$ و $n_1 = 3$	45	<b>pattern</b> <i>modèle</i>	طراز شيء طبيعي أو صنعي يعتمد أنموذجاً لصنع أشياء تقليدية مماثلة له.
			46	<b>Pauli exclusion principle</b> <i>principe d'exclusion de Pauli</i>	مبدأ الاستبعاد لباولي مبدأ ينص على أنه لا يمكن لإلكترونين، في ذرة أو جزيء، أن يكونا متماثلين كوميّا، أي أن تكون لهما الأعداد الكمومية الأربع ذاتها. يعرف أيضاً بـ Pauli principle.
40	<b>passivation</b> <i>passivation</i>	تهميد جعل شيء خاملاً وفي حالة من انعدام النشاط الكيميائي، مثل تهميد الحديد أو النيكل بمعالجته بحمض التريك الدخاني.	47	<b>peak</b> <i>pic, sommet</i>	ذروة النقطة العليا في أي ترتيب، مثل الذروة في خطط استشراقي ومثل رأس عمود تقطير.
41	<b>passive metal</b> <i>métal passif</i> Lat. passivus (v.pati)	فلز مهَمَّد فلز تكونت عليه طبقة سطحية جعلته يقاوم التآكل، مثل الحديد أو النيكل المعالج بحمض التريك الدخاني.	48	<b>pectase</b> <i>pectase</i>	بكثار إنزيم يحفز حلقة البكتينيات إلى حوض بكتينية ومبثانول، يوجد بخاصة في النباتات الراقية، يسمى pectinesterase أيضاً.
42	<b>passivity</b> <i>passivité</i>	سلبية، هُمود حالة تردي الفعالية الكيميائية.			

49 pectic acid <i>acide pectique</i>		حمض البكتيني مادة بكتينية تتكون غالباً من حمض غالاكتوزية غروية متهاورة خالية من مجموعات إسترية ميتيلينية.	مرض سببه عَوْرُ حمض النيكوتينيك، أحد أفراد الفيتامين B.
50 pectic substance <i>substance pectique</i>		مادة بكتينية واحدة من مجموعة من مشتقات كربوهيدراتية غروية معقدة ذات منشأ نباتي تجوي نسبة مرتفعة من وحدات مشتقة من حمض غالاكتورينيك وتضم زمراً مثل البكتينات والحموض البكتينية والبروتوبكتينات.	حبيبة - كتلة صغيرة كروية أو بيضوية. حبة دوائية صغيرة.
51 pectin <i>pectine</i>		بكتين أحد متعددات حموض بورونية توجد في الجزء الداخلي من بعض الفواكه، مثل الليمون والنفاح تجوي جذوراً ميتيلينية، يحضر من البروتوبكتين.	بنسيليـن بنسـيلـين - مزيج من مضادات حيوية من حوض غير سامة نسبياً تتجهها بخاصة فطور من فصيلة السبكيات ذات تأثير فعال مضاد لأنواع عديدة من الجراثيم. - أحد حموض أمينية صيغتها العامة:
52 pelargonic acid <i>acide pélargonique</i>		حمض البرغرـونـيك حمض دسم زيتـي القوام صيغته $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_7\text{COOH}$ ذواب في العـوـل والإـيـرـ، يـغـليـ فيـ الـدـرـجـةـ 254ـ°ـسـ، يـوـجـدـ فيـ الدـسـمـ الزـنـخـةـ، يـحـضـرـ عـلـىـ شـكـلـ إـسـتـرـاتـ منـ أـورـاقـ البرـغرـونـيـومـ، ويـسـتـعـملـ فـيـ صـنـعـ المـنـكـهـاتـ وـالـعـطـورـ وـالـمـوـادـ الصـيـدـلـانـيـةـ. يـسـمـىـ أـيـضاـ .nonanoic acid"/>	$\text{RCONH}(\text{C}_7\text{H}_4\text{NOS})\text{COOH}$ واحد منها تيازوليدين وحلقة بتالاكتام، وهي من مكونات مزيج البنسيليـنـ، كان أول ما حضر منها في بـرـيطـانـيـاـ، وـيـعـدـ المـكـونـ الرـئـيـسيـ لـماـ يـحـضـرـ تجـارـيـاـ الـيـوـمـ، وـمـاـ يـقـابـلـ الـجـذـرـ $\text{R} = \text{C}_5\text{H}_9$ .
53 pellagra <i>pellagre</i>		بالـأـغـرـاـ	 خـاصـيـ: سابـقـةـ penta- - سابـقـةـ تـدـلـ عـلـىـ العـدـدـ 5ـ، مـثـلـ :pentacyclicـ. خـاصـيـ الحلـقةـ. - مـاـ حـوـيـ خـمـسـ ذـرـاتـ أـوـ مـجـمـوعـاتـ أـوـ مـكـافـئـاتـ، مـثـلـ penta hydrateـ: خـاصـيـ الهـيـدرـاتـ.
54 pellet		<i>boulette, pastille</i> Lat. pilota	خـحبـيـةـ - - كـتـلـةـ صـغـيرـةـ كـرـوـيـةـ أـوـ بـيـضـوـيـةـ. - حـبـةـ دـوـائـيـةـ صـغـيرـةـ.
55 penicillin <i>pénicilline</i>			
56 penta- (pent-) <i>penta-</i>			خـاصـيـ سابقـةـ
57 pentacid <i>pentacide</i>			خـاصـيـ الحـمـضـ

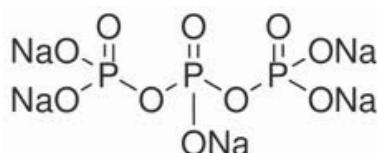
قاعدة بالإمكان تفاعلاها مع خمسة جزيئات من حمض أحادي القاعدة لتكوين ملح.

ها الإيزوبنتان والنيوبتنان، يستعمل مذبياً وفي الاصطناع العضوي.

### 58 pentabasic

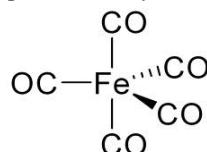
*pentabasique*

- حمض في جزيئه خمس ذرات هيدروجين يمكن أن تُبدل بها خمس ذرات أو جذور.
- ملح في جزيئه خمس ذرات من فلز أحادي التكافؤ، أو مكافئاتها.



### 59 pentacarbonyl

*pentacarbonyle*



مُركب يحوي خمس مجموعات كربونيلية مرتبطة بفلز.

### 60 pentagone

*pentagone*

خمسم

مضلع ذو خمسة أضلاع.

### 61 pentamer

*pentamère*

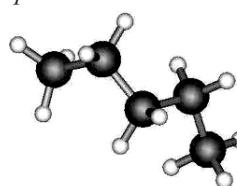
خموس، خماسي الحد

بلمر مكون من خمسة جزيئات أحادي الحد.

### 62 pentane

*pentane*

بنتان



هييدروكربون نظامي  
سائل طيار قابل  
للالتهاب صيغته

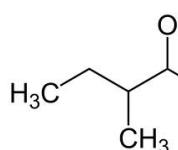


يوجد في النفط والغاز الطبيعي، له مصاواغان آخران

### 63 pentanol

*pentanole*

بنتانول



أحد ثلاثة أغوال بتيلية  
مشتقة من البنتان النظامي،  
يسعمل في الصناعات  
الصيدلانية ومذبياً.

### 64 pentanon

*pentanone*

بنتانون



أحد كيتونين سائلين

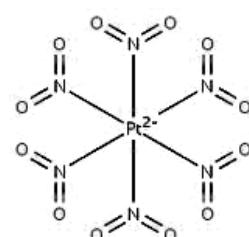
متصاوغين قابلين  
للالتهاب مشتقين من البنتان النظامي، أولهما المركب  
غير المتناظر ويدعى ميتيل بروبيل كيتون صيغته  
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCH}_3$ ، وثانيهما المركب المتناظر،  
ويدعى ثائي إيتيل الكيتون وصيغته  $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CO}$ ،  
ويحضر من حمض البروبينيك.

### 65 pentavalent

*pentavalent*

خماسي التكافؤ

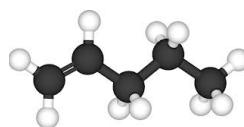
ذرء أو جذر ذو خمسة تكافؤات.



### 66 pentene

*pentène*

بنتين



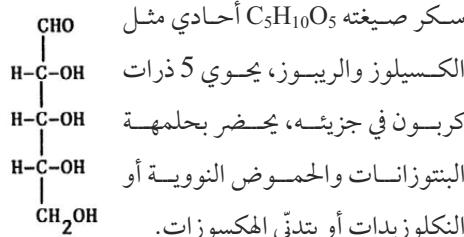
أحد مصاوغين أميلين نظاميين يحضران من الغازولين: المصاوغ ألفا وصيغته  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2$ ، وال المصاوغ بيتا وصيغته  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH} = \text{CHCH}_3$ .

## 67 pentosane

*pentosane*

متعدد سكاريد، مثل الكزيلان والأرابان، ينتج البنتوزات بالحملة، وينتشر بكثرة في النباتات مثل الحبوب والتخالله والنسيج الخشبية.

## 68 pentose

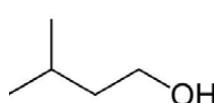
*pentose*

## 69 penty

*pentyl*

أحد ثمانية جذور ألكيلية متصاوغة صيغتها  $\text{C}_5\text{H}_{11}$  مشتقة من البتنانات الثلاثة بأخذ ذرة هيدروجين من جزيئها، منها الجذر النظامي  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2$ ، ويسمى أيضاً *amylyl*، والإيزوبتيل  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2$ ، والنيوبتيل  $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2-$ .

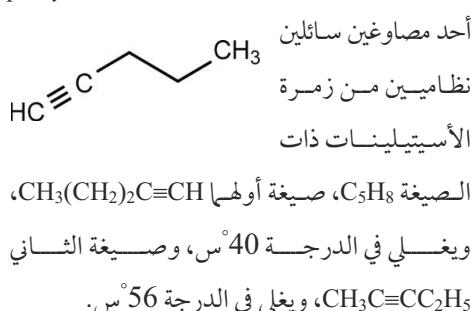
## 70 petyl alcohol

*alcool pentylique*

أحد ثانية أغوال سائلة متصاوغة صيغتها  $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{OH}$ ، تستعمل

مذيبات وفي تحضير الإسترات منها الغول الأولي  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2\text{OH}$  العضوي، ويسمى أيضًا *amyl alcohol*، والغول الإيزوبتيل  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ، والغول الأميلي الثالثي  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3)_2$ .

## 71 pentyne

*pentyne*

## 72 pepsin

*pepsine*

أحد إنزيمات (A، B، C، D) تُحلمه البروتينات، تفرزها غدد الغشاء المخاطي للمعدة في الحيوانات الراقية، وهو مع حمض الهيدروكلوريك HCl المكون الرئيسي للعصارة المعدية.

## 73 pepsinogen

*pepsinogène*

طليعة إنزيمية قابلة للتبلور يفرزها الغشاء المخاطي للمعدة وتحول سريعاً إلى بيسين في وسط حمضي ضعيف.

مولد البيسين

## 74 peptic

*peptique*

ما يرتبط بالبيسين أو ما يشابهه، أو ما يساعد على الهضم.

هضمي

## 75 peptide

*peptide*

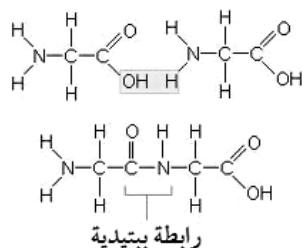
بيتيد

أحد مركبات فيها رابطة بيتيدية أو أكثر مشتقة من حمضين أمينيين أو أكثر بربط الزمرة الأمينية من أحد الحمضين بالزمرة الكربوكسيلية من الثاني، تصنف بدلة عدد مكونات حوضها الأمينية، وتحضر باللحمة الجزئية للبروتينات وبالاصطناع.

## 76 peptide bond

رابطة بيتيدية  
*liaison peptidique*

الرابطة بين ذرقي الكربون والأزوت في مجموعة الأميد – CONH – التي تجمع بين بقايا الحمض الأميني في البيتيد.



## 77 peptization

بيٰتدة، تهيضيم  
*peptisation*

التحول إلى حالة غروية نفورة للماء.

## 78 peptone

بيتون  
*peptone*

أحد مشتقات بروتينية تنشأ باللحمة الجزئية للبروتينات بإنزيمات العصارة المعدية وعصارة البنكرياس أو بالحموض والقلويات، ذوبة في الماء ولا تختبر بالحرارة.

## 79 per-

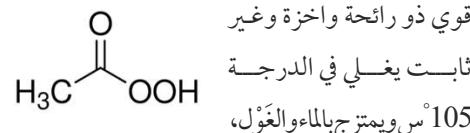
per-

سابقة تدل على عنصر بدرجة أكسدته العليا، مثل حمض فوق الكلوريك  $\cdot \text{HClO}_4$ .

## 80 peracetic acid

acide peracétique

حمض سام أكال صيغته  $\text{CH}_3\text{COOOH}$  مؤكسد



يحضر بأكسدة الأسيتالهيد أو بتفاعل فوق أكسيد الميدروجين  $\text{H}_2\text{O}_2$  مع حمض الأسيتيك أو مع بلاماء حمض الأسيتيك، يستعمل مؤكسداً وقايراً للألوان ومبدأ حشرياً وفطرياً وفي الاصطناع العضوي.

## 81 peracid

peracide

حمض مشتق من عنصر معين بأعلى درجات تأكسده مثل حمض فوق الكلوريك أو حمض فوق المغنيك.

## 82 perborate

perborate

ملح يحوي الأنيون  $\text{BO}_3^-$ ، ينشأ بفعل فوق أكسيد الميدروجين على ملح بورات.

## 83 percentage composition

*composition en pourcentage*

التعبير عن مركب بالنسبة المئوية لمكوناته.

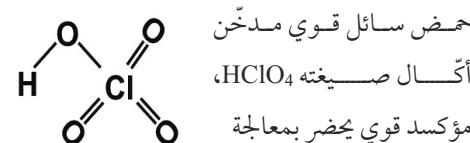
## 84 perchlorate

perchlorate

ملح أو إستر حمض فوق الكلوريك مثل فوق كلورات البوتاسيوم  $\text{KClO}_4$ .

## 85 perchloric acid

acide perchlorique



ملح فوق الكلورات بحمض. يستعمل في التحليل الكيميائي والطي الكهربائي وحفاراً.

## 86 percolation

*percolation*

- المرور البطيء لسائل عبر وسط ترشيح.
- استخلاص وتنقية مواد، مثل إزالة ألوان زيوت التزييق، بالترشح.

## 87 perfect gas

*gaz parfait*Lat. *perfectus*

## ترشح

غاز كامل  
انظر *ideal gas*.

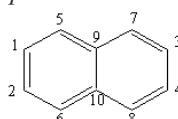
## 88 perfume

*parfum*

## عطر

- مادة ينفع شذها.
- مستحضر سائل يجوي خلاصة الأزهار (زيتها) ومواد اصطناعية وعوامل مثبتة.

## 89 peri-

*péri-*

## حول، محيط: سابقة

- سابقة تدل على ما يحيط بشيء أو ما يتضمنه.
- ما يربط بالموقعين 5 و 7 في حلقتين سداسيتين ملتحمتين، كما في النفتالين، أو ما له مستبدلات فيها.

## 90 period

*période*Lat. *periodus*

## دور، دورة

- الزمن اللازم لتم حركة دورية دورةً كاملة تعود بعدها إلى نقطة بدايتها لتعيد الكرّة.
- الزمن الفاصل بين وضعين متباينين لحركة اهتزازية، وهو يتناسب عكساً مع تردد (توتر)

هذه الحركة.

- تتالي العناصر في الجدول الدوري بدلاله تزايد أعدادها الذرية، مثلاً بأسطر أفقية فيه. قد يكون الدور قصيراً، يضم ثانية عناصر كما في الهليوم وحتى الفلور أو من النيون وحتى الكلور، أو طويلاً يضم ثانية عشر عنصراً كما في الأرغون وحتى البروم.

## فوق يودات

## 91 periodate

*periodate*

ملح حمض فوق اليوديك  $\text{HIO}_4$ ، مثل فوق يودات البوتاسيوم  $\text{KIO}_4$ .

## دوري

## 92 periodic

*périodique*Lat. *periodicus*

- ما يتكرر عبر فواصل أو فترات منتظمة.
- ما يتميز بوجود أدوار فيه.

## حصب فوق اليوديك

*acide périodique*

أحد حموض مؤكسدة قوية يشكلها اليود، تعد مشتقة من أكسيد افتراضي هو سباعي أكسيد اليود  $\text{I}_2\text{O}_7$  المرتبط مع مقادير متفاوتة من الماء. منها الحمض البلوري الميوع  $\text{HIO}_6$  المسمى حصب بارا فوق اليوديك، ويشكل أملاحاً ثابتة.

## التصنيف الدوري

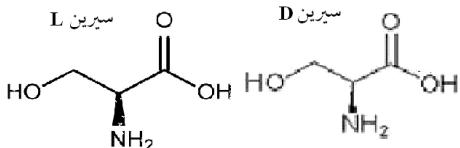
*classification périodique*انظر *periodic table*

## 95 periodic law

*loi périodique*

قانون في الكيميا وضعه مندليف ينص على أن

الخصائص الكيميائية للعناصر هي توابع دورية لأوزانها الذرية.	ملح حمض المنغنيك $\text{HMnO}_4$ , مثل فوق منغنت البوتاسيوم $\text{KMnO}_4$ , يستعمل مطهراً وعامل أكسدة.
96 <b>periodic table</b> <i>tableau périodique</i> ترتيب للعناصر الكيميائية يستند إلى القانون الدوري ويتمثل بعده أشكال بعضها ذو أدوار قصيرة كالذى وضعه مدلليف، وبعضها بأشكال طويلة كمعظم الجداول المعتمدة؛ يتكون من أدوار أفقية ومن فصائل رأسية على نحو يظهر التماثل الكائن بين العناصر أو يظهر التدرج في خصائصها.	الجدول الدوري 102 <b>permanganic acid</b> <i>acide permanganique</i> حمض قوي غير ثابت صيغته $\text{HMnO}_4$ , يعد محلوله المائي مؤكسداً قوياً لتحرير الأكسجين عند تفككه، يوجد على شكل أملاح.
97 <b>periodicity</b> <i>périodicité</i> وضعيّة وحالة عنصري في الجدول الدوري.	نفوذية 103 <b>permeability</b> <i>perméabilité</i> حالة أو درجة كون مادة مسامية تسمح بالتفوّذ من خلالها.
98 <b>permanent</b> <i>permanent</i> Lat. <i>permanens</i> (v. <i>permanere</i> ) ما يبقى محافظاً على حاله ووضعه دون تغيير جذري يلحق به.	نفوذ 104 <b>permeable</b> <i>perméable</i> Lat. <i>permeabilis</i> (v. <i>permeare</i> ) - قادر على المرور عبر حاجز. - مادة تسمح بمرور مائع عبرها، مثل غشاء نفوذ.
99 <b>permanent gas</b> <i>gas permanent</i> - غاز صعب التجميع مثل $\text{CO}$ , $\text{N}_2$ , $\text{H}_2$ - - مادة تبقى في الحالة الغازية في الظروف المعتادة، وبخاصة ما كانت درجة حرارتها الحرجة أدنى بكثير من درجة حرارة الغرفة. انظر <i>critical temperature</i>	توغل 105 <b>permeation</b> <i>perméation</i> مرور من خلال ثقوب وفجوات لا يسبب إزاحتها أو قطعها.
100 <b>permanent hardness</b> <i>dureté permanente</i> الجزء من عسرة الماء الكلية المتبقى بعد غليانه.	تبديل 106 <b>permutation</b> <i>permutation</i> Lat. <i>permjtatio</i> (v. <i>permutare</i> ) استبدال شيء بأخر.
101 <b>permanganate</b> <i>permanganate</i>	بيروكسيداز 107 <b>peroxidase</b> <i>peroxydase</i> أحد إنزيمات الأكسدة - الإرجاع، يوجد في معظم الخلايا النباتية وفي بعض الخلايا الحيوانية، يحفز أكسدة ركازات مختلفة مثل الفينولات والأمينات العطرية بواسطة فوق أكسيد الهيدروجين.

108	<b>peroxidation</b> <i>peroxydation</i>	فوق أكسدة	تمثيل الأشكال الفراغية كما تراها العين على سطح مستوى أو منحنٍ.
109	<b>peroxide</b> <i>peroxyde</i>	فوق أكسيد	صيغة منظورية الصيغة البنوية الثلاثية الأبعاد كما تراها العين، تستعمل للتمييز بين المصاواغات الضوئية كما في حالة مصاواغي السيرين D و L.
			
110	<b>peroxy-</b> <i>peroxy-</i>	فوق أكسي	فوق سلفات (كبريتات) سابقة تدل على وجود المجموعة -O-O- المميزة فوق الأكسيد.
111	<b>peroxyacetic acid</b> <i>acide peroxyacétique</i>	حمض فوق أكسي الأسيتيك انظر peracetic acid	- مركبات سلفات يكون الفلز في كل منها ذات تكافؤ مرتفع نسبياً مثل $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ . - ملح لحمض فوق السلفوريك، مثل $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8$ .
112	<b>peroxysulfuric acid</b> <i>acide peroxyulfurique</i>	حمض فوق أكسي الكبريتيك حمض صيغته $\text{HOSO}_2\text{OOH}$ , يوجد بلورات بيضاء تنفسن متفرقة في الدرجة 45°، يحضر بفعل فوق أكسيد الهيدروجين في حمض الكبريتيك المركز، وهو مخمر قوي للعين والجلد والأغشية المخاطية ومؤكسد قوي. يستعمل عميل أكسدة وقصير وفي صنع الأصبغة، يسمى أيضاً caro's acid.	مادة نفطية تسمية تجارية تطلق على كل مادة كيميائية تؤخذ من النّفط والغاز الطبيعي أو تحضر من مشتقاتها بتفاعل كيميائي، مثل الأمونيا والعديد من المركبات الهيدروكربونية بأنواعها المختلفة والعشرات من مواد كيميائية أخرى.
113	<b>perspective</b> <i>perspective</i> Lat. <i>perspectiva</i>	منظور	كيمياء النّفط فرع من الكيمياء يتم بدراسة المواد الكيميائية المشتقة من النّفط أو من الغاز الطبيعي إنتاجاً وتصنيعاً.
114	<b>perspective formula</b> <i>formule perspective</i>		
115	<b>persulphate</b> <i>persulfate</i>	فوق سلفات (كبريتات)	
116	<b>petrochemical</b> <i>pétrochimie</i>	مادة نفطية	
117	<b>petrochemistry</b> <i>pétrochimie</i>	كيمياء النّفط	
118	<b>petrolatum</b> <i>vaseline</i>	هلام النّفط، فازلين	مزيج سائل أو نصف صلب يؤخذ من تقطير الأجزاء النفطية ذات الأساس البارافيني، يستعمل

النوع السائل منه مليئاً للأمعاء ومزقّاً، ويستعمل النوع نصف الصلب في صناعة مواد التجميل والتطرية، ولحفظ الفواكه والأخضر.

## 119 petroleum

نفط، بترول

*pétrole*

سائل زيتى القوم بلون رمادي قاتم إلى أخضر، ذو رائحة غير مستحبة يوجد في باطن الأرض وفي موقع متعدد حيث يؤخذ بالضغط. وهو مزيج بالغ التعقيد من مواد بارافينية وبارافينية حلقية (فتينية) وعطرية، يحوي نسبة ضئيلة من الكبريت وأثراً من مركبات أكسجينية وآزوتية. تكون من منشآنباتي وحيواني من 10-20 مليون سنة. ينتج بالتفطير والتكسير نواتج غازية، مثل البوتان والبروبان، وسائلة، مثل الغازولين والكيروسين، ونصف صلبة، مثل المزلفات وشمع البارافين، وصلبة، مثل الإسفلت، تحضّر منها العشرات من المواد النفطية. انظر crude oil، يسمى أيضاً petrochemical.

## 120 petroleum benzin

بنزين النفط

*benzène de pétrole*

قطارة نفطية قابلة للالتهاب، تغلي بين الدرجتين 35°س و 80°س، تحوي مقادير كبيرة من البتانات والهكسانات وتستعمل مذبياً.

## 121 petroleum coke

كوك النفط

*coke de pétrole*

بقايا صلبة غير طيارة تؤخذ من مخلفات تقطير الزيت الخام، تستعمل تبعاً لدرجة نقاوتها في صنع مساري كربونية وقوડاً.

## 122 petroleum ether

إيتر النفط

*éther de pétrole*

تسمية خاطئة لمادة كيميائية ليست إيتراً بالمعنى الكيميائي، وهي مرادفة لكلمة النفتا (naphtha) وروح النفط، وتدل على قطارة نفطية سريعة الالتهاب، قوامها مشتقات من البتان والهكسان. تسمى أيضاً ليغروين.

## روح النفط

## 123 petroleum spirit

*esprit de pétrole*

قطارة نفطية سريعة الالتهاب. تغلي دون درجة غليان الكيروسين، تستعمل مذبياً ومددداً في صناعة الدهانات والورانيش. انظر petroleum ether.

## شمع النفط

## 124 petroleum wax

*cire de pétrole*

هيدروكربون صلب ذو وزن جزيئي مرتفع يؤخذ من النفط، يوجد على ثلاثة أنواع: شموع بارافينية، وشموع بلورية مجهرية، وشموع هلامية (petrolatum).

## الأس الهيدروجيني (pH)

*pH*

قيمة تدل على حموضة أو قاعدية محلولٍ مائي، تعرف بأنها اللوغاريتم العشري لقلوب تركيز أيونات الهيدروجين في محلول:  $\text{pH} = -\log \frac{1}{[\text{H}^+]} = \log [\text{H}^+]$  تقع قيمتها بين الصفر و 14؛ حيث تدل القيمة 7 على حالة الاعتدال وهي حالة الماء النقي في الدرجة 25°س، وتدل القيم الأدنى على الحالة الحمضية، والأعلى على الحالة القاعدية.

## طور

## 126 phase

*phase*

Lat. phasis; Gr. phasech

جزء من مادة متمايِز فِيزيائياً وقابل للفصْل ميكانيكيًا. يسمى المكوّن الرئيسي للطور، في حالة المحاليل،

الطور المستمر أو الخارجي، ويسمى المكوّن الأدنى  
الطور المبعّر أو الداخلي، وقد يكون تبعثره منتظماً أو  
غير منظم في الطور الخارجي.

127 **phase diagram** مخطط الأطوار

*diagramme des phases*

مخطط تشكّله الخطوط الدالة على حالة التوازن بين  
الأطوار المختلفة لمادة.

128 **phase equilibrium** توازن الأطوار

*équilibre des phases*

التوازن القائم بين الأطوار المختلفة لمركب كيميائي  
واحد أو لمزيج من مركبات في شروط محددة من  
ضغط ودرجة حرارة وتراكيز.

129 **phase rule** قاعدة الأطوار

*règle des phases*

علاقة تضع حدود التوازن الترموديناميكي في جملة  
من مواد كيميائية متفاعلة، تنص على أن عدد  
درجات الحرية  $F$  المتاحة أمام جملة غير متتجانسة  
يساوي عدد مكوناتها  $C$  مطروحاً منه عدد أطوارها  
 $P$  ومضافاً إليه العدد  $2 : F = C - P + 2$  ففي جملة  
مكونة من جليد وماء سائل وبخار ماء يكون عدد  
مكونات الجملة مساوياً الواحد وعدد أطوارها مساوياً  
3، وتكون درجة حريتها معروفة:  $0 \leq F = 1-3+2=0$  أي  
إن الجملة تكون في حالة محددة واحدة عند قيمتين  
محددين لدرجة الحرارة والضغط.

130 **phase transition** تحول الطور

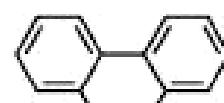
*transition de phase*

تبدل حالة المادة من طور إلى آخر.

131 **phenanthrene** فنانترین

*phénanthrène*

هيدروكربون عطري ثلاثي الحلقات صيغته  $C_{14}H_{10}$   
وهو مصاوغ للأنتراسين ينحل في الغُول والإيتر



والبنزين، ينصلّر في الدرجة 100°س ويغلي  
في الدرجة 340°س،

يؤخذ من قطرة زيت الأنتراسين من تقطير الفحم  
الحجري ويُصطنع، يستعمل في صناعة الدهانات  
والمتجرات وسوها.

فنانترولين

132 **phenanthroline**

*phénanthroline*

أحد ثلاث قواعد نتروجينية  
بلورية صيغتها  $C_{12}H_8N_2$ ، تنصّر في الدرجة

117°س، قليل الانحلال في الماء، ينحل في الغُول  
والبنزين والأسيتون، يصنع المصاوغ أورتو معقداً مع  
أيون الحديد II، ويستعمل مشعراً في تفاعلات  
الأكسدة والإرجاع.

فنانتريل

133 **phenantryl**

*phénantryle*

الجزء الأحادي التكافؤ  $-C_{14}H_9$  المشتق من الفنانترين.

فنازرين

134 **phenazine**

*phénazine*

قاعدة نتروجينية ثلاثية  
الحلقات صيغتها

$C_6H_4N_2C_6H_4$  تكون على

هيئه بلورات صفراء، تنصّر في الدرجة 170°س

وتغلي فوق الدرجة 360°س، تنحل جزئياً في الغُول

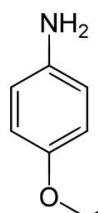
والإيتر ويستعمل في الاصطناع العضوي وفي صنع

.azophenylene، وتسمى أيضاً

## 135 phenetidine

*phénétidine*

أحد ثلاثة مصاوغات قاعدية سائلة زيتية القوام

صيغته،  $C_6H_4(NH_2)OC_2H_5$ 

أهمها المصاوغان أورتو وبارا

المشتقان من 2-أمينوفينول

و4-أمينوفينول على التوالي.

والمحاوغات مركبات سامة

وخرشة ذواقة في الغول، تستعمل في صنع الأصبغة

والمواد الصيدلانية والكوافض.

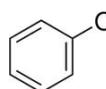
## فينيتدين

يشبه الفنول في تركيبه ويعد مشتقاً هيدروكسيلياً لهيدروكربونات أروماتية ترتبط فيها مجموعة OH أو أكثر مباشرة بالحلقة الأرomaticية.

## 136 phenetole

*phénétole*

سائل أromaticي زيتى القوام

صيغته  $C_6H_5OC_2H_5$  يغلي

في الدرجة 172°س ويتجمد

في الدرجة -30°س ذواب في الغول.

## فينتول

## مجموعة فنولية

*groupe phénolique*

ما يشتق من الفنول أو ما له خصائصه أو خصائص أحد أقرانه.

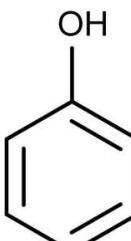
## 137 phenol

*phénol*- مركب حمضي بلوري صيغته  $C_6H_5OH$ ، ذو

رائحة مميزة يمتص رطوبة الجو في جميع، ذواب في

الماء والغول والأسيتون، ينصهر في الدرجة

43°س ويغلي في الدرجة 182°س، يؤخذ من



قطران الفحم الحجري وقطران

الخشب، ويصطنع بأكسدة

الكومين (حيث يتكون الأسيتون

كمتج ثانوي) يستعمل في صنع

الراتينات واللدائن والأصبغة

والمواد الصيدلانية.

- مركب حمضي، مثل الكريزول والريزورسينول،

## فنول

## راتين فنولي

*résine phénolique*

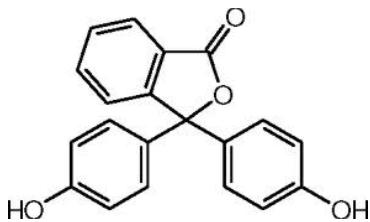
أحد راتينات متصلدة حراريًا ذات قوة ميكانيكية عالية ومقاومة كهربائية، تصنع بتكافث الفنول أو أحد مشتقاته مع الألدهيد، مثل الفورمالدهيد، تقاوم الماء والحموض والمذيبات العضوية، يستعمل في صنع القوالب والمواد اللاصقة ومادة تكسية.

## 141 phenolphthalein

## فنول فتالين

*phénolphthaléine*

مركب بلوري أبيض أو أبيض مصفر صيغته  $(C_6H_4OH)_2C_2O_2C_6H_4$ ، ذواب في الغول والإيتر وعديم الذوبان في الماء، يحضر بتكافث بلا ماء الفتاليك مع الفنول ويستعمل في الطب وفي التحليل، مشعرًا، يتلون بلون أحمر فاقع في القلوبيات وعديم اللون في الحموض الضعيفة.



## 142 phenomenon

ظاهرة

*phenomène*

حادثة ذات دلالة واهتمام علمي يمكن وصفها علمياً وتفسيرها.

## 143 phenosulfonic acid

حمض فنول السلفونيك

*acide phénosulfonique*

حمض سلفوني مشتق من الفنول، أهم أشكاله الشكل بارا، وهو جسم بلوري صيغته  $\text{HO-C}_6\text{H}_4\text{SO}_3\text{H}$ ، يستعمل مادة متوسطة في صناعة الأصبغة والمواد الصيدلانية.

## 144 phenoxide

فنوكسيد

*phénoxyde*

ملح يكونه الفنول أو مشتقاته بصفته الحمضية الضعيفة، مثل فنوكسيد الصوديوم  $\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}$ .

## 145 phenoxy-

فنوكسي: سابقة

سابقة تستعمل في تسمية المركبات الكيميائية التي تحوي الجذر  $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}-$  مثل فنوكسي حمض الأسيتيك  $. \text{C}_6\text{H}_5\text{OCH}_2\text{COOH}$

## 146 phenyl

فينيل

*phényle*

الجذر الأحادي التكافؤ  $\text{C}_6\text{H}_5-$  المشتق من البنزين والمميز للفنول ومشتقاته.

## 147 phenylacetic acid

حمض فنيل الأسيتيك

*acide phénylacétique*

حمض بلوري صيغته  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COOH}$ ، ذو رائحة عطرة، ينصلح بين 76°س و78°س، ويغلي في

الدرجة 262°س، يحضر بحلمهة سيانيد البنزيل بحمض الهيدروكلوريك المدil، ويستعمل في اصطناع البنسلين، كما تستعمل إستراته في صنع العطور.

## 148 phenylalanine

فينيل الألانين

*phenylalanine*

حمض أميني أساسى صيغته:  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$  على هيئة صفائح

وريقات ذوابة في الماء، قليلة الذوبان في الميتانول والإيتانول، فعال ضوئياً يوجد على الشكلين (+) و(-). يحضر الشكل اليساري التدوير (-) بحلمهة البروتينات، أساسى في تغذية الإنسان والحيوان، يتحول في الجسم الطبيعي إلى تيروزين.

## 149 phenylenediamine

فينيلين ثائي الأمين

*phenylenediamine*

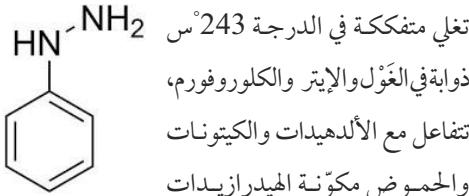
أحد ثلاثة مصاواغات بلورية صيغتها  $, \text{C}_6\text{H}_4(\text{NH}_2)_2$

تحضر بإرجاع مركبات النتروبنزين، (أورتو وميتا

وبارا)، بالحديد وحمض الهيدروكلوريك المدّد، وتعد مشتقات ثنائية الأمين للبنزين، يستعمل الشكلان أورتو وبارا في تطهير أفلام التصوير، كما يستعمل الشكلان ميتا وبارا في صنع الأصبغة.

## 150 phenylhydrazine

فنيل هيدرازين

*phénylehydrazine*قاعدة نتروجينية سائلة سامة صيغتها  $C_6H_5NHNH_2$ 

والميدرازونات والأوكرازونات الدالة عليها، تستعمل في الكشف عن الألدهيدات والسكريدات وفي الصناع العضوي مادة متوسطة في صنع الأصبغة والمواد الصيدلانية.

## 151 phenylhydrazone

فنيل هيدرازون

*phénylehydrazone*

هيدرازون يحضر بتفاعل فنيل الهيدرازين مع مركبات كربونيلية.

## 152 pheromone

فيرومون

*phéromone*

صنف من مركبات عضوية تفرزه بعض الحشرات، يعمل وسيلة اتصال وجذب جنسي مع حشرات أخرى، أمكن اصطناع بعض أنواعه واستعمالها تجريبياً للتأثير على السلوك التناسلي لبعض الحشرات الضارة.

## 153 phlogiston theory

نظريه الفلوجستون

*théorie de phlogistique*

نظريه وضعها الكيميائي الفرنسي لفوازيه في القرن الثامن عشر تقييد باحتواء كل مادة قابلة للاحتراق

على عنصر دعاه الفلوجستون، وفسر حادثة الأكسدة بتحرير هذا العنصر وحادثة الإرجاع بالارتباط به.

## 154 phosgene

*phosgène*

سائل أو غاز سهل التميّع صيغته  $COCl_2$ ، ذو رائحة غير مستحبة يحضر بإمداد تيار من  $CO$  و  $Cl_2$  فوق حفاز من الفحم المنشط، استعمل غازاً ساماً في الحرب العالمية الأولى ويستعمل مادة متوسطة في صنع الإيزوسيلانات العضوية ومتمدد اليوريتان.

## 155 phosphatase

*phosphatase*

أحد إنزيمات عديدة تسرّع حلمهة الإسترات العضوية لحمض الفسفوريك واصطناعها، كما تسرّع انتقال أيونات الفسفات منها إلى مركبات أخرى؛ بعضها فعال في وسط حمضي وبعضها الآخر فعال في وسط قاعدي.

## 156 phosphate

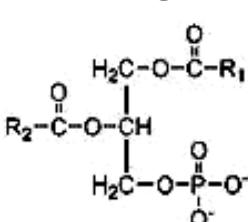
*phosphate*

فسفات

- محل حمض الفسفوريك، يصنف أولياً وثانوياً وثالثياً تبعاً لعدد ذرات الميدروجين المستبدلة في جزيء الحمض، كما في فسفات الكالسيوم وتسمى فسفات لا عضوية.

- إستر حمض الفسفوريك، يؤدي دوراً هاماً في عمليات الاستقلاب، وتسمى فسفات عضوية.

- مركب لحمض الفسفوريك ترتبط فيه جذور الحمض مع ذرة آزوت، كما في فسفو الكرياتين، أو مع مجموعة كربوكسيل، مثل فسفات الأسيتييل، على نحو تحرر معه طاقة مفيدة بالحملة خلال عملية الاستقلاب، تسمى أيضاً فسفات عضوية.

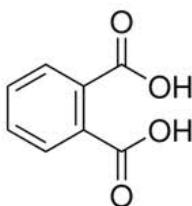
157 phosphate ion <i>ion phosphate</i>	أيون الفسفات phosphate ion	<p>- مُركب غازي عديم اللون شديد السمية له رائحة الثوم صيغته <math>\text{PH}_3</math>؛ يتجمد في الدرجة <math>-133.5^\circ\text{C}</math> ويغلي في الدرجة <math>-85^\circ\text{C}</math>. ذواب في الغلول والإيتر، يحد قاعدة أضعف من النشادر، ويتبع أملأاً مع الحموض القوية.</p> <p>- أحد مركبات عضوية مشتقة من الفسفين، تشبه الأمينات إلا أنها أضعف قاعدية منها.</p>
158 phosphatide <i>phosphatide</i>	فسفاتيد phosphatide	<p>أحد إسترات فسفورية لبيدية معقدة مثل الليسيتينات والسيفالينات، توجد في كل الخلايا الحية ومرتبطة مع دسم، خاصة في النسج النشطة مثل النسيج العصبي. تُنتج بالحلمة حمض الفسفوريك وحموضاً دسمة وأغواً، مثل الغليسروول، مع مركب قاعدي نتروجيني مثل الكوليدين، تسمى أيضًا phospholipid.</p>
159 phosphatidic acid <i>acide phosphatidique</i>	حمض الفسفاتيديك phosphatidic acid	<p>أحد حموض عديدة صيغتها: <math>(\text{RCOO})_2\text{C}_3\text{H}_5\text{OPO}_3\text{H}_2</math>، تُنتج عن حلبة الفسفاتيدات حلبة جزئية، وهي غليسيريدات أو حموض غليسروفسفورية تُنتج بالحلمة جزئين من حمض دسم <math>\text{RCOOH}</math>، وجزيئاً من كل من الغليسروول وحمض الفسفوريك.</p>
	<p>الفسفاتيدات حلبة جزئية، وهي غليسيريدات أو حموض غليسروفسفورية تُنتج بالحلمة جزئين من حمض دسم <math>\text{RCOOH}</math>، وجزيئاً من كل من الغليسروول وحمض الفسفوريك.</p>	<p>أحد مجموعة حموض عضوية ثنائية القاعدة صيغتها <math>\text{RPO}(\text{OH})_2</math> مثل حمض الفسفونيك الفنيلي <math>\text{C}_6\text{H}_5\text{PO}(\text{OH})_2</math>، تنشأ بأكسدة الفسفينات الأحادية الاستبدال.</p>
160 phosphide <i>phosphide</i>	فسفيد phosphide	<p>مُركب شائي يتوجه الفسفور الثلاثي التكافؤ مع جذر أو مع عنصر أكثر كهروجاذبية منه مثل <math>\text{Na}_3\text{P}</math>.</p>
161 phosphine <i>phosphine</i>	فسفين phosphine	<p>صفن من بروتينات تحوي حمض الفسفوريك مرتبًا بها، مثل الكازيين.</p>
162 phosphite <i>phosphite</i>	فسفيت phosphite	<p>מלח أو إستر حمض الفسفوري <math>\text{H}_3\text{PO}_3</math>، مثل فسفين الصوديوم <math>\text{Na}_3\text{PO}_3</math>.</p>
163 phospholipid <i>phospholipide</i>	ليبيد (شحم) فسفاتي phospholipide	<p>انظر phosphatide.</p>
164 phosphonic acid <i>acide phosphonique</i>	حمض الفسفونيك phosphonic acid	<p>أحد مجموعة حموض عضوية ثنائية القاعدة صيغتها <math>\text{RPO}(\text{OH})_2</math> مثل حمض الفسفونيك الفنيلي <math>\text{C}_6\text{H}_5\text{PO}(\text{OH})_2</math>، تنشأ بأكسدة الفسفينات الأحادية الاستبدال.</p>
165 phosphonium <i>phosphonium</i>	فسفونيوم phosphonium	<p>أيون أحادي التكافؤ <math>\text{PH}_4^+</math>، أو جذر <math>\text{PH}_4</math>، يشبه الأمونيوم، يشتق من الفسفين ويعرف بـأملأه مثل يوديد الفسفونيوم <math>\text{PH}_4\text{I}</math> ومشتقاته العضوية.</p>
166 phosphoprotein <i>phosphoprotéine</i>	بروتين فسفاتي phosphoprotein	<p>صنف من بروتينات تحوي حمض الفسفوريك مرتبًا بها، مثل الكازيين.</p>

<p><b>167 phosphorescence</b> <i>phosphorescence</i></p> <p>تألق يستمر فيه إصدار الأشعة الناتجة عن إثارة بلورة أو مادة سائلة بعد توقف هذه الإثارة، بأجزاء من الثانية وقد يمتد إلى ساعة أو أكثر. قارن بـ <i>fluorescence</i>.</p>	<p>بصيص، <b>تَفَسُّر</b> <b>phosphorescence</b></p> <p>ما يشبه الفسفور أو ما يحتويه أو يدل عليه، وبخاصة في المركبات التي يكون تكافؤه فيها أدنى مما هو في مركبات حمض الفسفوريك.</p>
<p><b>168 phosphorescent</b> <i>phosphorescent</i></p> <p>مادة تسبب التفسير.</p>	<p>مصدر البصيص <b>phosphorescent</b></p>
<p><b>169 phosphorolysis</b> <i>phosphorolyse</i></p> <p>تفاعل عكوس يشبه الحملة، يؤدي فيه حمض الفسفور دوراً شبيهاً بدور الماء مع تكوين فسفات وهو بخاصة تفاعل غليكوزيد، مثل السكروز والنشا والغликوجين، مع الفسفات بوجود إنزيم الفسفوريلاز لتكوين سكريد أحادي الفسفات مثل الغلوكوز الأحادي الفسفات.</p>	<p>فُسْلَرَة <b>phosphorolysis</b></p>
<p><b>170 phosphoric acid</b> <i>acide phosphorique</i></p> <p>حمض بولي ثالثي القاعدة صيغته <math>H_3PO_4</math>، يحضر بإماهة <math>HCl</math> و <math>H_2SO_4</math> على مسحوق الصخور الفسفاتية. يسمى أيضاً أورتو حمض الفسفوريك ويتحول إلى ناري حمض الفسفوريك عند تسخينه إلى أعلى من الدرجة 150°س، وإلى ميتا حمض الفسفوريك عند تسخينه حتى تظهر أبخرة بيضاء، يستعمل بخاصة في صنع المخصبات.</p>	<p>حمض الفُسْفُوريك <b>phosphoric acid</b></p> <p>فُسْفُوري <b>phosphore</b></p> <p>عنصر لا فلزي رمزه P عدده الذري 15 وكتلته الذرية النسبية 30.974 ينصلح في الدرجة 44.1°س ويغلي في الدرجة 280°س، متعدد التكافؤات وأهمها 3 و 5، يقع في الفصيلة <i>Va</i> من الجدول الدوري، كثير الانتشار في الطبيعة وبخاصة على هيئة فسفات لاعضوية، له عدة أشكال متآصلة مثل الفسفور الأبيض السام الذي يتألق في الجو ويتشعل بسرعة في جو رطب حار، والفسفور الأحمر (البنفسجي) الأقل فعالية وسمية، ويخضر بتسخين الفسفور الأبيض مع حفاز حتى الدرجة 250°س، والفسفور الأسود الذي يشبه الغرافيت وينقل التيار الكهربائي وينشأ بتسخين الفسفور الأبيض إلى درجة حرارة أعلى وتحت ضغط مرتفع.</p>
<p><b>171 phosphorous</b> <i>phosphoreux</i></p>	<p>فُسْفُوري <b>phosphorous</b></p> <p>مُنَفَّسِرٌ</p> <p>صفة لأي مادة تبدي <b>التَّفَسُّر</b>، مثل سلفيد الزنك المنشط بالفضة أو بالنحاس، تستعمل في مصابيح التألق وفي أنابيب الأشعة الكاتودية (المهبطية).</p>

<p><b>175 phosphorus pentachloride</b> خماسي كلوريد <i>pentachlorure de phosphore</i></p> <p>مُركَب بلوري صيغته <math>\text{PCl}_5</math>، أبيض أو مصفر، يدخل في جو رطب، يحضر بفعل الكلور في الفسفور أو في ثلاثي كلور الفسفور، سريع الاشتعال، أكال، يتفاعل بشدة مع الماء، يستعمل عميل كلورة وحفازًا. يسمى أيضًا <i>phosphoric penchloride</i>.</p>	<p><b>178 phosphorus trichloride</b> ثلاثي كلوريد الفسفور <i>trichlorure de phosphore</i></p> <p>مُركَب سائل طيار مدخن صيغته <math>\text{PCl}_3</math>، يتجمَّد في الدرجة <math>-91.8^\circ\text{S}</math> ويغلي في الدرجة <math>76^\circ\text{S}</math>، يتفكك سريعاً في الهواء الرطب، ذواب في الإيتر والبنزين ورباعي كلوريد الكربون، يحضر بإمداد طيار من الكلور الجاف فوق الفسفور المسخن بطفف، محرش وأكال، عميل كلورة وتحفيز، يستعمل في تحضير المواد المتوسطة للمبيدات الحشرية الفسفورية وسواها.</p>
<p><b>176 phosphorus pentasulfide</b> خماسي سلفيد الفسفور <i>pentasulfure de phosphore</i></p> <p>مُركَب بلوري صيغته <math>\text{P}_2\text{S}_5</math> (أو <math>\text{P}_4\text{S}_{10}</math>)، جاذب للرطوبة، ينصهر بين الدرجتين <math>286^\circ\text{S}</math> و <math>290^\circ\text{S}</math> ويغلي في الدرجة <math>515^\circ\text{S}</math>، يتحلل في محليل هيدروكسيدات القلوبيات، ويتشتغل في الهواء مشكلًا <math>\text{P}_2\text{O}_5</math> و <math>\text{SO}_2</math>. يحضر بفعل الكبريت في الفسفور ويستعمل مادة متوسطة في مضادات زيوت التزلق وعوامل التقويم والسلفنة.</p>	<p><b>179 phosphorus trioxide</b> ثلاثي أكسيد الفسفور <i>trioxyde de phosphore</i></p> <p>مُركَب ميوع طيار صيغته <math>\text{P}_2\text{O}_3</math> أو (<math>\text{P}_4\text{O}_6</math>)، يحضر بحرق الفسفور في كمية محدودة من الهواء أو الأكسجين، يتفاعل مع الماء البارد مكوناً حمض الفسفوري ويتفكك بالماء الحار.</p>
<p><b>177 phosphorus pentoxide</b> خماسي أكسيد الفسفور <i>pentoxyde de phosphore</i></p> <p>مسحوق طري أبيض صيغته <math>\text{P}_2\text{O}_5</math> يمتص رطوبة الجو بشرأهة مكوناً الحموض الفسفورية ميتا وأورتو وبيارا وذلك تبعاً لكمية الماء المتتصنة ولشروط امتصاصها، ينصهر في الدرجة <math>340^\circ\text{S}</math> ويتسامى في الدرجة <math>360^\circ\text{S}</math>. يحضر بحرق الفسفور في زيادة من الهواء الجاف، محرش للجلد والأنسجة المخاطية يستعمل عميل تجفيف وتكتيف في الاصطناع العضوي وفي صناعة الحموض الفسفورية ومشتقاتها، يسمى أيضًا <i>phosphoric anhydride</i> و <i>phosphoric oxide</i>.</p>	<p><b>180 phosphorylase</b> فسفوريلاز <i>phosphorylase</i></p> <p>أحد إنزيمات متوفرة بكثرة في النسج وفي الكبد، تحفز عملية الفَسْفُرَة وتعمل بتحويل الغليكوجين إلى فسفات الغلوكوز.</p>
<p><b>181 phosphorylation</b> فسفَرَة <i>phosphorilation</i></p> <p>تحويل مُركَب عضوي إلى مُركَب فسفات عضوي إما بتفاعلاته مع مُركَب فسفات لاعضوي أو بنقل جذر الفسفات إليه من مُركَب فسفاتي عضوي آخر مثل التحويل الإنزيمي للكربوهيدرات إلى إستراتها الفسفورية في عملية استقلالية.</p>	<p><b>182 photo-,(phot-)</b> ضوئي <i>photo-</i></p>

		سابقة تتعلق بالضوء أو تدل عليه.	
183	<b>photocatalysis</b> <i>photocatalyse</i>	تحفيز ضوئي stimulation photoélectrique	عملية الاصطناع الضوئي أو في التصوير أو في الخلايا الضوئية.
	تسريع تفاعل كيميائي، أو تسهيل حدوثه، بتأثير طاقة مشعة مثل الطاقة الضوئية إما مباشرة أو بتحريضها مادة تحفز دورها التفاعل المعنى.		
184	<b>photocell</b> <i>cellule photoélectrique</i>	خلية كهرضوئية cellule photoélectrique	تفاعل كيميائي تتحطم فيه بعض روابط مركب كيميائي بفعل فوتونات، أيًا كان مصدرها، مزودة بطاقة كافية.
	الخلية تحتوي عنصرًا فولطياً يتأثر بالأشعة الكهروطيسية، كالضوء، فيه نهايات تصله بمقاييس حساس يقيس شدة التيار. تسمى أيضًا <i>photoelectric cell</i> .		
185	<b>photochemical</b> <i>photochimique</i>	كيميائي ضوئي photochimique	نفارق ضوئي photodissociation
	ما يدل على الطاقة الضوئية أو يرتبط بها بفعل التأثير الكيميائي.		انظر <i>photodecomposition</i>
186	<b>photochemical effect</b> <i>effet photochimique</i>	مفعول (تأثير) كيميائي ضوئي photochimique	كهرضوئي photoélectrique
	المتأثر الذي يحدثه الضوء في المركبات الكيميائية بغية تحريض تفاعله.		فعل يرتبط بالتأثيرات الكهربائية المختلفة التي يسببها التأثير بين الطاقة المشعة والمادة، أو يدل عليها. مثل <i>photoionization</i> و <i>photovoltaic</i>
187	<b>photochemical reaction</b> <i>réaction photochimique</i>	تفاعل كيميائي ضوئي photochimique	مفعول (تأثير) كهرضوئي photoélectrique
	تفاعل كيميائي يحرّكه الضوء، وخاصة الأشعة فوق البنفسجية، كما في كُلْورة البنزين وإنساج سداسي كلور البنزين.		تأثير الضوء الوارد على سطح فلز يتجلّى بجعله قادرًا على إصدار إلكترونات، أو على توليد قوة محركة كهربائية أو يسبب تبدلاً في مقاومته.
188	<b>photochemistry</b> <i>photochimie</i>	كيمياء ضوئية photochimie	إلكترون ضوئي photoélectron
	فرع من الكيمياء يهتم بدراسة تأثير الطاقة المشعة الضوئية في إحداث تحولات كيميائية مثلما يحدث في		إلكترون يتحرر بتأثير إصدار ضوئي.
189	<b>photodecomposition</b> <i>photodécomposition</i>	تفكك ضوئي photodécomposition	الكترون الضوئي photoélectron
		تفاعل كيميائي تتحطم فيه بعض روابط مركب كيميائي بفعل فوتونات، أيًا كان مصدرها، مزودة بطاقة كافية.	قياس الطيف الضوئي الإلكتروني spectroscopie photoélectronique
190	<b>photodissociation</b> <i>photodissociation</i>		قياس طيفي يهتم بدراسة تحليل طاقة الإلكترونات
191			
192	<b>photoelectric effect</b> <i>effet photoélectrique</i>		
193	<b>photoelectron</b> <i>photoélectron</i>		
194	<b>photoelectron spectroscopy</b> <i>spectroscopie photoélectronique</i>	قياس الطيف الضوئي الإلكتروني spectroscopie photoélectronique	

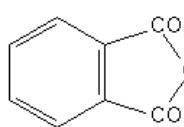
	المحررة من مادة عند رجها مباشرة بأشعة سينية أو بالأشعة تحت الحمراء.	201	<b>photoreduction</b> <i>photoréduction</i>	اختزال ضوئي اخترال كيميائي بتأثير طاقة إشعاع.	
195	<b>photolysis</b> <i>photolyse</i>	تحلل ضوئي انظر photodecomposition	202	<b>photosensitive</b> <i>photosensible</i>	حساس للضوء تحسس كيميائي أو كهربائي أو من نوع آخر بفعل طاقة إشعاع مثل طاقة الضوء.
196	<b>photometer</b> <i>photomètre</i>	مقياس الضوء جهاز يقيس شدة إشعاع ضوئي أو كهرطبيعي صادر عن منبع بمقارنته بشدة إشعاع ماثل صادر عن منبع مرجع معياري.	203	<b>photosensitization</b> <i>photosensibilisation</i>	تحسيس ضوئي التأثير الذي تحدثه مادة مثل صبغ، في خلية أو نسيج أو عضوية حية، فيجعلها تحسس منطقة محددة من الطيف لم تكن تحسسها قبلًا.
197	<b>photometric analysis</b> <i>analyse photométrique</i>	تحليل ضوئي تحليل كيميائي يقوم على امتصاص الأشعة فوق البنفسجية أو المرئية أو تحت الحمراء، أو إصدارها، يستعمل في القياسات الطيفية الضوئية ومطيافية رaman وسوها.	204	<b>photosynthesis</b> <i>photosynthèse</i>	اصطناع ضوئي استعمال النباتات الطاقة الشمسية لتحويل مادتين لا عضويتين هما $\text{H}_2\text{O}$ و $\text{CO}_2$ إلى كربوهيدرات، يرافقه تحرير آبي للأكسجين؛ يحول الكلوروفيل في هذا التفاعل، الذي يعد الأهم على سطح الكره الأرضية، طاقة الأشعة الشمسية إلى طاقة كيميائية تختزنها النباتات الخضراء: $6\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O} + 627 \text{ kcal} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2$
198	<b>photomultiplier</b> <i>photomultiplicateur</i>	مضاعف الضوء مضاعف إلكترونات يعتمد في مرحلته الأولى على إصدار كهرضوئي من مهبط (كاتود) ملائم.	205	<b>phtalate</b> <i>phtalate</i>	فتالات ملح أو إستر حمض الفتاليك مثل ثنائي بوتيل الفتالات $. \text{C}_6\text{H}_4(\text{COO})_2(\text{C}_4\text{H}_9)_2$
199	<b>photon</b> <i>photon</i>	فوتون واحدة أولية لا كتلة لها تحمل طاقة ضوئية ولها سبين قيمته واحدة كمومية.	206	<b>phtalic acid</b> <i>acide phtalique</i>	حمض الفتاليك حمض ثنائي الكربوكسيل $\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})_2$ ، ذواب في الغول، يتفكك في الدرجة $191^\circ\text{S}$ ، يوجد على
200	<b>photooxidation</b> <i>photooxidation</i>	أكسدة ضوئية تأكسد مادة بفعل طاقة إشعاع يوجّه إليها وقد تؤدي إلى تحطيمها.			



ثلاثة أشكال متتصاوغة، يحضر بأكسدة مشتقات بترينية مختلفة مثل الكزيلين، ويستعمل في صناعة الأصبغة والعطور.

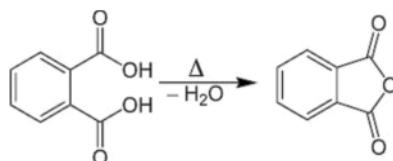
207 **phthalic anhydride***anhydride phthalique*

بلورات بيضاء صيغتها  $C_6H_4(CO)_2O$  تنصهر في الدرجة  $131.16^\circ\text{S}$  وتغلي في الدرجة  $285^\circ\text{S}$

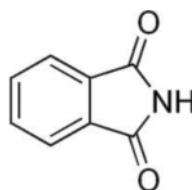


وتتصعد دونها، ذابة في العُوْل والماء الحار، تنشأ بأكسدة أبخرة حمض

الفتاليك فوق حفّاز من خاسي أكسيد الفاناديوم، ويستعمل في صنع راتينات ألكيلية وإسترارات فتالية ومذيبات وأصباغ ومواد كيميائية متوسطة.

208 **phthalimide***phthalimide*

حمض بلوري ضعيف ذو بنية حلقة صيغته



$C_6H_4(CO)_2NH$  ينصهر في الدرجة  $233^\circ\text{S}$  ويتصعد في الدرجة  $238^\circ\text{S}$ ، قليل الانحلال في الماء، ينحل في

المحاليل القلوية المائية وفي العُوْل المغلي، يحضر بتفاعل هيدروكسيد الأمونيوم مع بلاماء الفتاليك، ويستعمل في اصطناع الأمينات والحموض الأمينية وسوها.

فيزيائي

209 **physical***physique*Lat. *physica*

- ما يرتبط بالأشياء المادية أو يدل عليها بخلاف الأشياء العقلية أو الروحية.  
- نسبة إلى علم الفيزياء وما له صلة بهذا العلم.

فيزيائي

210 **physical adsorption***adsorption physique*

امتزاز عكوس ترتبط فيه المادة الممترة على سطح المادة المازة بقوى ارتباط فيزيائية واهية.

فيزيائية

211 **physical chemistry***chimie physique*

تطبيق الطرائق والمفاهيم الفيزيائية في دراسة الحمل الكيميائية بغية التعبير بعلاقات رياضياتية كمية عن المقدار المائل من الملاحظات التجريبية.

فيزيائية

212 **physical property***propriété physique*

خاصية، مثل المظهر واللون ودرجة الغليان ودرجة الانصهار، ويمكن ملاحظتها وقياسها دون إحداث أي تغيير في طبيعة المادة المعنية.

فيزيائي

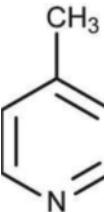
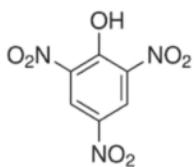
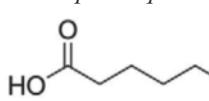
213 **physicochemical analysis***analyse physico-chimique*

تحديد خصائص فيزيائية لجملة، مثل الناقليات الحرارية والناقليات الكهربائية وتدوير مستوى الضوء المستقطب وسوى ذلك، من معرفة تركيبها الكيميائي.

تنظيف بالحمض

214 **pickling***décapage*

غمر قطع فلزية أو مسکوبات في محلول حمضي ضعيف من  $H_2SO_4$  و  $HNO_3$  لتنظيفها وتلميعها.

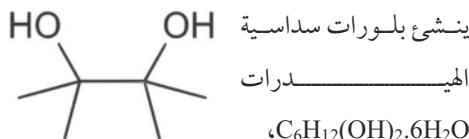
215	<b>picnometer</b> <i>picnomètre</i>	مقاييس الكثافة Hauteurs de densité	يستخدم كاسفاً وفي صنع المتفجرات والأصبغة. يسمى أيضاً trinitrophenol.
	حاوية صغيرة ذات حجم محدد تقادس فيها الأوزان النوعية لمواد سائلة أو مسحوق، مزودة بمقاييس حرارة لتحديد درجة حرارة المادة التي فيها.		
216	<b>picoline</b> <i>picoline</i>	بيكولين Picolin	219 <b>piezoelectric</b> <i>piézoélectrique</i>
		أحد ثلاثة قواعد بيريدينية سائلة صيغتها $\text{CH}_3\text{C}_5\text{H}_4\text{N}$ ، تعد مشتقات أحادية الميتيل للبيريدين توجد في قطران الفحم الحجري، وتصطنع من الهكسيلامين الحلقي مع الأمونيا، تستعمل مذيبات وفي الاصطناع العضوي، وهي المشتق ألفا ويسمى 2-بيكولين، والمشتق بيتا ويسمى 3-بيكولين، والمشتق غاما ويسمى 4-بيكولين.	كهرضغطي Piezoelectrique
217	<b>picrate</b> <i>picrate</i>	بيكرات Picrate	220 <b>piezoelectric</b> <i>piézoélectrique</i>
		- ملح أو إستر حمض البيكريك. - معقد جزيئي ينشأ من إضافة حمض البيكريك إلى مركب آخر مثل هيدروكربون عطري ثنائي الحلقة أو متعدد الحلقات.	ما له صلة بالكهرباء أو بالقطبية الكهربائية الناتجة من تأثير الضغط في المواد البلورية وخاصة مثل الكوارتز أو ملح روشيل.
218	<b>picric acid</b> <i>acide picrique</i>	حمض البيكريك Acide picrique	221 <b>pig iron</b> <i>fonte brute</i>
		حمض بولوري سام صيغته $\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3\text{OH}$ ، ينصهر في الدرجة 122° س وينفجر في الدرجة 300° س ذواب في الماء والغَلُول، يحضر بنترجة كلور البنزين أو حوض الفنول السلفونية،	حديد خنزيري Fonte brute
			222 <b>pigment</b> <i>pigment</i>
			صياغ pigment
			Lat. pigmentum
			- مادة طبيعية وصناعية، عضوية ولاعضوية تكون على هيئة مسحوق جاف تمزج بسوائل لا تنحل فيها لصنع الدهانات والأحبار.
			- مادة ملونة توجد في النسج والخلايا النباتية والحيوانية.
223	<b>pimelic acid</b> <i>acide pimélique</i>	حمض البيميلىك Acide pimélique	223 <b>pimelic acid</b> <i>acide pimélique</i>
			حمض ثنائى الكربوكسيل Acide pimélique
			صيغته $\text{HOOC}(\text{CH}_2)_5\text{COOH}$ ، على هيئة بلورات

تنصهر في الدرجة 105°س، ذواب في الغَوْل والإيتير، قليل الذوبان في الماء، يحضر بأكسدة الدسم غير المشبعة ويستعمل في صنع البَلْمَرات والملدّنات.

224 pinacol بِينَاكُول

*pinacole*

غليوكول سائل صيغته  $(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3)$

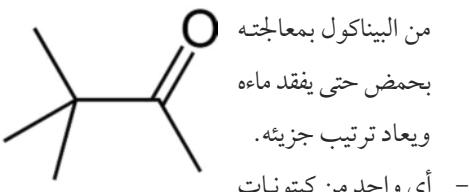


يحضر باختزال الأسيتون بـ ملمعمة مغنيزيوم وحلمهة المشتق المغنيزيومي الناشئ.

225 pinacolone, pinacolin بِينَاكُولُون، بِينَاكُولِين

*pinacolone, pinacoline*

- كيتون سائل صيغته  $(\text{CH}_3)_3\text{COCH}_3$ ، يحضر

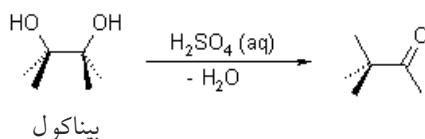


صيغتها  $\text{R}_3\text{CCOR}'$  تُحضر مثل البِيناكُولون من بِيناكولات أخرى.

226 pinacol rearrangement إعادة ترتيب بِيناكُولية

*réarrangement pinacolique*

إعادة ترتيب، محفزة بـ حمض، للغليوكولات المتجاوحة لتشكيل أللديهيدات وكيتونات.



227 pipet, pipette مِصَّ

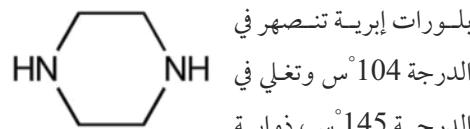
*pipette*

أنبوب زجاجي ضيق قد يحوي انتفاخاً يؤخذ به السائل بالملص ومحفظ به فيه بغلق طرف العلوي، يستعمل لنقل السوائل أو لقياس حجمها. قارن بـ burette.

228 piperazine بِيبِرازِين

*pipérazine*

مُرَكَّب قاعدي غير متجانس الحلقة صيغته  $(\text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{NHCH}_2\text{CH}_2)$  وهو على هيئة

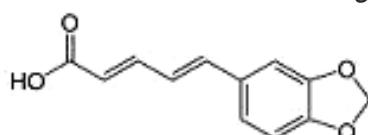


في الماء والـغَوْل تُحضر بـ فعل الأمونيا في ثنائي بروميد الإيتيلين (أو ثنائي كلوريده)، تمتص  $\text{CO}_2$  من الجو، وتستعمل في الطب ومشيط تأكُل ومسِّرّعاً في إضاج متعدد الكلوروبرين.

229 piperic acid حمض الـبِيبِريـك

*acide pipérique*

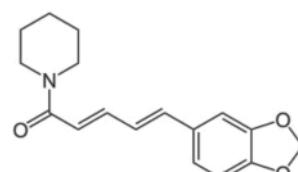
حمض بلوري غير مشبع صيغته:  $(\text{CH}_2\text{O}_2)_2 (\text{CH}=\text{CH})_2\text{COOH}$ ، يحضر بـ حلمهة البيبرين.



230 piperine بِيبِريـن

*pipérine*

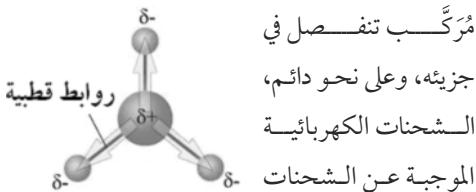
قلواني بلوري صيغته  $\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3$ ، وهو مكون فعال لمختلف أنواع البهارات، ينتج البيبرين وحمض البيبريك بالحلمة.



231	<b>piperitone</b> <i>pipéritone</i>	بيبريتون Bipyrilone	- أيّ عضوية تنتهي إلى عالم النبات وتتميز بوجود يخضور وجدار خلوي متين ونسيج جنيني غزير ونشيط دائم وبعدم القدرة على الانتقال.
		كيتون حلقي سائل غير مشبع صيغته $C_{10}H_{16}O$ ، يوجد في العديد من الزيوت الأساسية ويستعمل في تحضير المتوول.	
232	<b>pitch</b> <i>bitume, poix</i> Gr.pitta	قار Pitch	- الجزء السائل من الدم أو اللمف أو الحليب المتميز عن مادته المعلقة من كريات الدسم أو الخلايا، والذي مختلف، في الدم، عن المصل باحتوائه مولد الفبرين إضافة إلى مكونات المصل. انظر protoplasma. - غاز مؤين، كما في أجواء النجوم، يحوي أعداداً متساوية تقريباً من أيونات موجبة وإلكترونات، يختلف عن الغاز العادي بناقلاته الجيدة للكهرباء، وبتأثيره في حقل مغناطيسي.
233	<b>pitchblende</b> <i>pechblende</i>	بيتشبلندي Pitchblende	- أكسيد الاليورانيوم يحوي 55-75% من $UO_2$ و 30% من $UO_3$ وكيميات قليلة من عناصر أخرى. يعد المعدن الخام الرئيسي لليورانيوم وأول مصدر حُضُر منه الراديوم.
234	<b>Planck's constant</b> <i>constante de Planck</i>	ثابتة بلانك Planck's constant	- الثابتة $k$ في قانون بلانك في الإشعاع، توجد في العديد من الصيغ وال العلاقات المرتبطة بالطاقة، حاصل ضربها في توافر الإشعاع يساوي مقدار الطاقة التي يحملها كوانسوم واحد، تبلغ قيمتها $10 \times 6.626^{27}$ إرغة.ثا.
235	<b>plant</b> <i>usine, plante</i>	منشأة صناعية، نبطة Plant	- وحدة تصنيع تتضمن البنية التحتية والتجهيزات والخدمات المساعدة المخصصة لتصنيع منتج.
236	<b>plasma</b> <i>plasma</i> Gr.plassein	بلازما Plasma	- لصقة، ملاط Lat. emplastrum; Gr.emplastron - مادة ذات قوام أقسى من المراهم، تطبق خارجياً على الجسم، قوامها نسيج من الشاش مغمور في عجينة باريس. - مادة تطبق في حالتها اللدننة العجينة وتقسو عند جفافها. تحضر بمزج الرمل والماء والجص، وتستعمل لطلاء الجدران.
237	<b>plaster</b> <i>plâtre</i>	لصقة، ملاط Plaster	Unplastered - مادة ذات قوام أقسى من المراهم، تطبق خارجياً على الجسم، قوامها نسيج من الشاش مغمور في عجينة باريس. - مادة تطبق في حالتها اللدننة العجينة وتقسو عند جفافها. تحضر بمزج الرمل والماء والجص، وتستعمل لطلاء الجدران.
238	<b>plaster of Paris</b> <i>plâtre de Paris</i>	ungejine باريس Plaster of Paris	مسحوق ناعم أبيض من سلفات الكالسيوم نصف الهيدراتية، $\frac{1}{2} CuSO_4 \cdot H_2O$ . تُصنع بتكليس الجص حتى يفقد ماءه جزئياً وتكون مع الماء عجينة سريعة التصلب تستعمل في صنع الضمادات.

<p><b>239 plastic</b></p> <p><i>plastique</i></p> <p>Lat. plasticus; Gr. plastikos</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- ما يمكن تشكيله وقولبته بفعل الحرارة أو بدونه.</li> <li>- ما يمكن تغيير شكله عند تسليط قوة خارجية عليه، على نحو دائم، دون انقطاع وفي أي اتجاه كان.</li> <li>- صنف من مواد ذات وزن جزيئي مرتفع قوامها الرئيسي مادة عضوية مصنعة، أو نصف مصنعة، بالبلمرة أو بالتكلائف، مثل متعدد الستيرين أو راتين فنول الفورمالدهيد، أو مشتقة من مادة طبيعية معالجة كيميائياً، مثل النتروسيليولوز، يمكن صبها وشغلها وقولبتها وتصفيتها أشكالاً بقياسات مختلفة في شروط متباينة من الحرارة والضغط.</li> </ul>	<p>لدن، لدين</p>	<p>حفّاز من البلاتين لنزع الميدروجين من النفتينات وتحويلها إلى مركّبات عطرية، وتحطيم الميدروكربونات البارافينية ذات درجات الغليان المرتفعة ونزع الكبريت منها، ومصاوغتها لتحضير مركّبات ذات سلاسل أكثر تفرغاً.</p>
<p><b>244 plating</b></p> <p><i>revêtement</i></p>	<p>تصفيف</p>	<p>تحويل مادة إلى صفائح أو إكساء مادة بصفائح</p>
<p><b>245 platinum</b></p> <p><i>platine</i></p> <p>Lat. platina</p>	<p>بلاتين</p>	<p>عنصر فلزي ثمين رمزه Pt عدده الذري 78 وكتلته الذرية النسبية 195.08، ودرجة انصهاره 1772° س ودرجة غليانه 3827° س، ثنائي التكافؤ ورباعيه، يقع في الفصيلة VIII من الجدول الدوري، يوجد حراً في الطبيعة على هيئة حبيبات وكتل صغيرة، يستعمل حفّازاً وفي صنع أوعية كيميائية خاصة من بواتق وجفنات وفي صنع الجواهر.</p>
<p><b>240 plasticity</b></p> <p><i>plasticité</i></p>	<p>لدونة</p>	<p>خاصية المواد اللدننة التي تتجلى في أحذتها الشكل الذي يُراد لها والاحتفاظ به.</p>
<p><b>241 plastisizer</b></p> <p><i>plastifiant</i></p>	<p>ملدن</p>	<p>مادة كيميائية تضاف إلى مواد طبيعية أو صناعية، مثل المطاط والراتينات، لإكسابها المرونة والقابلية على التشكّل.</p>
<p><b>242 plate</b></p> <p><i>plateau</i></p> <p>Gr. platys</p>	<p>صفيحة</p>	<p>سطحٌ مسْتَوٍ محدود.</p>
<p><b>243 platforming</b></p> <p><i>platforming</i></p>	<p>تحسين بالبلاتين</p>	<p>تحسين بالبلاتين</p>
<p>عملية تجري على الغازولين لتحسينه، يستعمل فيها</p>		
<p><b>246 platinum sponge</b></p> <p><i>éponge de platine</i></p>	<p>إسفنج بلاتيني</p>	<p>بلاتين فلزي على شكل إسفنجي مسامي يحضر باختزال كلوربلاتينات الأمونيوم، يمثّل حجوماً كبيرة من <math>O_2</math> وغازات أخرى، يعمل حفّازاً.</p>
<p><b>247 plumbate</b></p> <p><i>plombe</i></p>	<p>رصاصات</p>	
<p>ملح ينشأ من تفاعل ثنائي أكسيد الرصاص مع</p>		

			سام، سمي
			ما كان له خواص السم وتأثيراته.
			قطبي
			في بيته.
			- مركب من جزيئات ذات روابط تشاركية قطبية.
253	<b>poisonous</b> <i>toxique</i>	أكسيد قاعدية، مثاليه أورتو رصاصات الكالسيوم . (PbO <sub>2</sub> .2CaO) Ca <sub>2</sub> PbO <sub>4</sub>	
254	<b>polar</b> <i>polaire</i> Lat. polaris	رصاصيت plumbite ملح ينشأ في محلوله من تفاعل أحادي أكسيد الرصاص مع مادة قلوية.	- ما كانت له خصائص المغنتيس لوجود أقطاب
248	<b>plumbite</b> <i>plombeite</i>	رصاصي plumbous plombeux	- ما كانت له خصائص المغنتيس لوجود أقطاب
249	<b>plumbous</b> <i>plombeux</i>	رصاصي plumbum plomb Lat.plumb	في بيته.
250	<b>plumbum</b> <i>lead</i>	رصاص انظر lead	- مركب قطيبي
251	<b>plutonium</b> <i>plutonium</i> Gr.pluto	بلوتونيوم عنصر فلزي مشع من الأكتينيدات رمزه Pu عدده الذري 94 وكتلته الذرية النسبية 244.06 درجة انصهاره 641°س ودرجة غليانه 3232°س، ينشأ في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري، ينشأ في المفاعلات النووية وتوجد كميات قليلة منه في معدن البتسبيلند وفي معادن أخرى.	مُركب تنفصل في جزئيه، وعلى نحو دائم، الشحنات الكهربائية الموجبة عن الشحنات السلبية. وتأتي هذه المركبات في محاليلها مسببة موصليتها الكهربائية. من أمثلتها الماء والغoul والحموض اللاعضوية... انظر polar moelcule
255	<b>polar compound</b> <i>composé polaire</i>		
256	<b>polar covalent bond</b> <i>liaison covalente polaire</i>	رابطة تشاركية قطبية رابطة من إلكترونين بين ذرتين تشد إحداهما إليها الزوج الإلكتروني أكثر من الأخرى.	رابطة تشاركية قطبية رابطة تشاركية قطبية
252	<b>poison</b> <i>poison</i> Lat. potio (v.potare)	سم - مادة يؤدي تناولها بمقادير صغيرة نسبياً إلى تعطيل أداء الأجهزة الحيوية في الجسم، وقد يؤدي إلى الوفاة. - مادة، مثل الكبريت والرصاص، تثبت عمل حفازات مثل البلاتين والفاناديوم.	هيدروجين + هيدروجين + أكسجين -
257	<b>polar molecule</b> <i>molécule polaire</i>	جزيء قطيبي جزيء ذو عزم ثقائي قطب دائم. وهو مذيب فعال كمياياً وذو قطبية مرتفعة.	$\delta^-$ O H H $\delta^+$



مُركب قطيبي

جزئيه، وعلى نحو دائم،  
الشحنات الكهربائية  
الموجبة عن الشحنات  
السلبية. وتأتي هذه المركبات في محاليلها مسببة  
موصليتها الكهربائية. من أمثلتها الماء والغoul  
والحموض اللاعضوية... انظر polar moelcule

رابطة تشاركية قطبية

رابطة من إلكترونين بين ذرتين تشد إحداهما إليها  
 الزوج الإلكتروني أكثر من الأخرى.



جزيء قطيبي  
جزيء ذو عزم ثقائي قطب

دائم. وهو مذيب فعال  
كمياياً وذو قطبية مرتفعة.



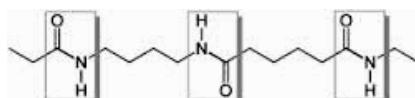
<p><b>258 polar solvent</b> <i>solvant polaire</i></p> <p>مذيب يحوي زمراً هيدروكسيلية أو كربونيلية، من أمثلته الأغوال والكيتونات.</p>	<p>مذيب قطبي mذيب قطبی</p>	<p><b>263 polarization</b> <i>polarisation</i></p> <p>- ازدياد مقاومة محلول، في خلية تحليل كهربائي، بسبب تجمع الغاز على مسربه أو على أحد هما. - التأثير الحاصل في الذرات أو الجزيئات، في حقل كهربائي أو مغناطيسي، بسبب انزياح نسبي لإلكتروناتها.</p>
<p><b>259 polarimeter</b> <i>polarimètre</i></p> <p>جهاز يقيس مقدار دوران مستوى استقطاب ضوء مستقطب في سوائل فعالة ضوئياً.</p>	<p>مقياس الاستقطاب مقاييس الاستقطاب</p>	<p><b>264 polarization potential</b> <i>potentiel de polarisation</i></p> <p>الكمون العكسي الناتج عن استقطاب خلية كهربائية عند إبعاد القوة المحركة الكهربائية الخارجية. يسمى أيضاً <i>polarization current</i>.</p>
<p><b>260 polarimetry</b> <i>polarimétrie</i></p> <p>قياس مقدار وجهاز دوران مستوى استقطاب ضوء عند مروره في سائل فعال ضوئياً، يستعمل في دراسة المساوايات الضوئية وخاصة في تحليل السكريات.</p>	<p>قياس الاستقطاب قياس الاستقطاب</p>	<p><b>265 polarized light</b> <i>lumière polarisée</i></p> <p>الجزء من الأشعة الضوئية الذي ينفذ عند مروره في جهاز ضوئي، مثل موشور نيكول، بخلاف الجزء الآخر الذي ينعكس عليه.</p>
<p><b>261 polarity</b> <i>polarité</i></p> <p>حالة منظومة فيزيائية تعارض بعض خصائصها تبعاً لاتجاهات متعاكسة فيها، مثل منظومة ذات كمونين كهربائيين متعاكسين أو ذات قطبين مغناطيسيين متعاكسين.</p>	<p>قطبية قطبية</p>	<p><b>266 polarizer</b> <i>polariseur</i></p> <p>مقطّب مقطّب</p>
<p><b>262 polarizability</b> <i>polarisabilité</i></p> <p>- صفة أو حالة جسم قابل للاستقلاب. - مقدار عزم ثنائي القطب الكهربائي في مادة أو في جزيء، الناتج عن واحدة شدة الحقل الكهربائي كما يستخرج من العلاقة <math>m = \alpha E</math>، حيث <math>m</math> مقدار عزم ثنائي القطب <math>E</math> و شدة الحقل <math>\alpha</math> الاستقطابية.</p>	<p>استقطابية استقطابية</p>	<p><b>267 polarogram</b> <i>polarogramme</i></p> <p>المخطط عبر عن تغير شدة التيار عند تغير كمون المسري في عملية تحليل استقطابي لمحلول كهربول.</p>

268	<b>polarograph</b> <i>polarographe</i>	خطاط الاستقطاب polarograph	بامتزازها على صلصال أو بمعالجتها على نحو معتدل بالهيدروجين.
	جهاز تحليل كهربائي آلٍ فيه خليةٌ أحدُ مسرييها ذو كمون معياري ثابت، والثاني من قطيرات زئبق متتساقطة. انظر <i>polarography</i> .		
269	<b>polarographic analysis</b> <i>analyse polarographique</i>	تحليل استقطابي polarography	تلوث: بيئي pollution Lat. pollutio (v. polluere) إفساد البيئة بالإساءة إلى نظافتها بإطلاق مواد مسيئة وضارة، غير موجودة أصلًا فيها، مثل غاز $\text{SO}_2$ ونواتج احتراق الوقود وسوها.
270	<b>polarography</b> <i>polarographie</i>	تخطيط استقطابي polarography	بولونيوم polonium عنصر فلزي مشع يشبه اليورانيوم رمزه Po عدده الذري 84 وكتلته الذرية النسبية 208.98، درجة انصهاره 254° س ودرجة غليانه 962° س، يقع في الفصيلة VIIa من الجدول الدوري، يعد ناتج تفكك إشعاعي، اكتشفته ماري كوري في معدن البتسبلندي، وأطلقت عليه اسمه بولونيوم تيمناً باسم بلدها بولونيا.
		طريقة تحليلية كيفية وكمية تستعمل في دراسات الأكسدة والإرجاع، تقادس فيها شدة التيار المار في محلول بدلالة الكمون المتزايد بثبات، المسلط بين مسريين من الزئبق أحدهما سريع الاستقطاب ويكون من تيار من قطيرات الزئبق المتساقطة نحو حوض فيه زئبق يكون المسرى الآخر.	
271	<b>pole</b> <i>pôle</i> Lat. <i>polus</i>	قطب pole	كثير، متعدد: سابقة poly- سابقة بمعنى كثير ومتعدد، كما تدل على ما حوى عدة وحدات من جزيء بذاته.
272	<b>polishing</b> <i>polissage</i>	صقل polishing	متعدد الحمض polyacid - حمض مثل $\text{H}_3\text{PO}_4$ يحوي أكثر من ذرة هيدروجين حمضية. - حمض بالإمكان تفاعله مع أكثر من جزيء قاعدبي أحادي الحمض لتشكيل ملح. - حمض أو ملح حمضي في جزيئه أكثر من ذرة هيدروجين قابلة للتبادل مع ذرات قاعدية أو مع جذور.
	- تلميس سطح وتلميعه مثل تلميع سطح فلزي بمواد ساحجة. - إزالة الآثار المتبقية من الشوائب عن مواد التزليق		

277 polyamide

*polyamide*

بَلْمَر ذو وزن جزيئي كبير، تقع روابطه الأميدية (-CONH-) على طول سلسلته الجزيئية؛ منه ما هو طبيعي مثل الكازيين، ومنه ما هو صنعي مثل النايلون.



278 polyatomic

*polyatomique*

ما حوى عادة أكثر من ذرتين، مثل جزيء أو أيون.

279 polybasic

*polybasique*

متعدد الأساس (القاعدة)

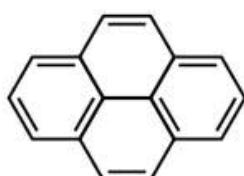
صفة:

- للحموض التي في جزيئها أكثر من ذرة هيدروجين قابلة للتبادل مع ذرات قاعدية أو جذور.
- وللقواعد والأملاح القاعدية التي في جزيئها أكثر من مجموعة هيدروكسيل قاعدية قابلة للفاعل مع أكثر من جزيء من حمض أحادي.
- وللأملاح التي في جزيئها أكثر من ذرة فلز أحادي التكافؤ.

280 polycyclic

*polycyclique*

متعدد الحلقات



مُركَّب عضوي يحوي ثلاث حلقات أروماتية، أو أكثر في بنية الحلقة، قد تكون متباينة أو متباينة مثل الأنتراسين والنفتاسين.

281 polyester

*polyester*

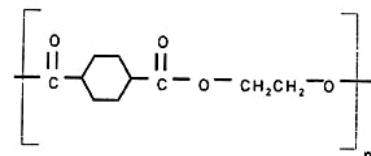
متعدد الإستر

إستر معقد ينشأ بالبلمرة أو بالتكاثف، يستعمل في صنع الألياف والراتينات واللدائن، مثل بَلْمر خطبي نشأ من الغليكول وحمض ثنائي الكربوكسيل.

282 polyester resin

*résine de polyester*

راتين اصطناعي ينشأ من تكاثف متعددات الحموض ثنائية الكربوكسيل مع أغوال ثنائية الهيدروكسيل، تكمّن أهميته الرئيسية بإمكان إضاجه وتقسيمه، عند تحفيزه، في درجة حرارة الغرفة وتحت ضغط معتدل.



283 polyethylene

*polyéthylène*

متعدد الإيتيلين

بَلْمر من الإيتيلين وبخاصة من اللدائن الحرارية الجزئية التبلور ذات الوزن الجزيئي المنخفض، صيغتها<sub>n</sub> (-CH<sub>2</sub> - CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub> مقاومة كيميائياً ذات خصائص عازلة، وهي بين طريقة وقاسية تبعاً لطريقة تحضيرها.

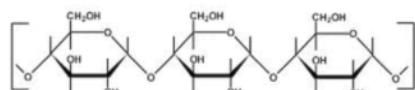
بَلْمر

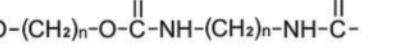
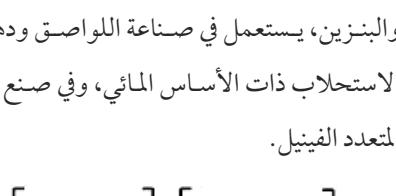
284 polymer

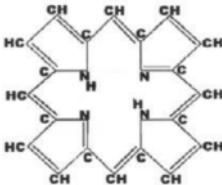
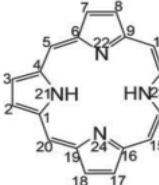
*polymère*

مُركَّب كيميائي طبيعي أو صنعي مكون من ارتباط وحدات بنوية متكررة هي أحاديات حد، أو موحودات، عددها كبير جداً في البَلْمرات الطبيعية إذ يقرب من 3500 في السيلولوز، في حين يمكن التحكم فيه في البَلْمرات الصناعية كما في المثنويات والمثلوثيات. انظر copolymer, trimer, dimer, monomer

285	<b>polymerase</b> <i>polymérase</i>	بوليمراز Enzyme qui aide à la formation d'une chaîne polymérique.	291	<b>polynuclear</b> <i>polynucléaire</i>	متعدد النوى - صفة مركب أرومائي يحوي ثلاثة حلقات مغلقة أو أكثر. انظر polycyclic. - صفة لعقد تساندي يحوي أكثر من ذرة مركزية أو من أيون مركزي. انظر coordination complex.
286	<b>polymerization</b> <i>polymérisation</i>	بُلْمَرَة Tout ce qui favorise la formation d'une chaîne polymérique.	292	<b>polypeptide</b> <i>polypeptide</i>	متعدد البيتيد صنف من مركبات تتكون من أكثر من عشر وحدات من حوض أمينية مرتبطة كيميائياً بجسor أميدية (-CONH-) مع حذف جزيئات ما، تكون سلاسل من عدة آلاف من بقايا الحوض الأمينية، قد تكون السلسلة خطية وقد تكون متفرعة أو حلزونية وقد تقطع تصالياً بروابط ثنائية الكبريت بين ثالثي سيستين كما في الكيراتينات.
287	<b>polymerize (v)</b> <i>polymériser</i>	يُبْلِمِر Inclure des groupes de chaînes polymériques ensemble pour former un produit.	293	<b>polysaccharide</b> <i>polysaccharide</i>	متعدد السكريد مركب كربوهيدراتي من تسع وحدات، أو أكثر، من أحadiات السكريد مرتب بعضها ببعض بروابط غليوكوزيدية، مثل النشا والسيلولوز والغликوجين.
288	<b>polymorph</b> <i>polymorphe</i>	متعدد الأشكال البلورية Une forme cristalline d'un matériau polymorphe.	294	<b>polyterpene resin</b> <i>résine de polyterpène</i>	راتين متعدد التربين صنف من راتينات أو من سوائل لزجة متلبدة حرارياً تنشأ ببلمرة التربتين بوجود حفاز من كلوريد الألومنيوم، تستعمل في صناعة الدهانات والمواد اللاصقة وملدنات المطاط.
289	<b>polymorphic</b> <i>polymorphe</i>	متعدد الأشكال البلورية Propriété d'un matériau polymorphe de pouvoir prendre plusieurs formes cristallines.			
290	<b>polymorphism</b> <i>polymorphisme</i>	تعددية الأشكال البلورية Toute propriété d'un matériau polymorphe qui lui permet de prendre plusieurs formes cristallines.			

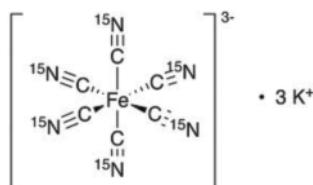


- |     |   |   |   |   |
|-----|---|---|---|---|
| 295 | <b>polyurethane</b><br><i>polyuréthane</i>                  | متعدد البيريتان<br>Bayerian polyurethane  |    | يُستعمل في صناعة اللواصق والروابط ومادة متوسطة في صنع متعددات فينيل أخرى. |
| 296 | <b>polyvalent</b><br><i>polyvalent</i>                      | متعدد التكافؤ<br>Polyvalence  | ما كان له عدة تكافؤات أو درجات أكسدة.   |   |
| 297 | <b>polyvinyl acetate</b><br><i>acétate polyvinyle</i>       | أسيتات متعدد الفينيل<br>Polyvinyl acetate   | بَلْمَر متعدد حراريًّا من أسيتات الفينيل صيغته: $[-\text{CH}_2\text{CH}(\text{OOCCH}_3)]_n$ . صلب شفاف لا ينحل في الماء والزيوت والغازولين، ينحل في الأغوال المخضبة الوزن الجزيئي والإسترات والبنزرين، يستعمل في صناعة اللواصق ودهانات الاستحلاب ذات الأساس المائي، وفي صنع الغُول المتعدد الفينيل. |   |
|     |   |  |   |   |
| 298 | <b>polyvinyl alcohol</b><br><i>alcool polyvinyle</i>        | غول متعدد الفينيل<br>Polyvinyl alcohol  | بَلْمَر متعدد حراريًّا من الغُول الفينيلي صيغته $[-\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})]_n$ .  |   |
| 299 | <b>polyvinyl chloride</b><br><i>chlorure polyvinyle</i>     | كلوريد متعدد الفينيل<br>Polyvinyl chloride  | بَلْمَر متعدد حراريًّا من كلوريد الفينيل صيغته $[-\text{H}_2\text{CCHCl}]_n$ ، ثابت شديد القساوة والمقاومة، يستعمل في صنع العوازل والأنياب وأرضيات الملاعب.   |   |
| 300 | <b>porcelain</b><br><i>porcelaine</i>                       | بورسلان<br>Porcelain  | مزيج من سيليكات البوتاسيوم والألومنيوم، صيغته $4\text{K}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{SiO}_2$ ، يكوّن مع الماء نوعًا من الملاط الرقيق القوام، يقولب ويزجج بالنار مكونًا كتلة صلبة ناعمة.  |   |
| 301 | <b>pore</b><br><i>pore</i>                                  | مسامية<br>Porous  | فرجة خلالية بين دقائق جسم صلب كما في الصخور الرملية أو المعادن المسحوقه تمر السوائل والغازات عبرها في كل الاتجاهات، تستعمل البنى ذات المسام المكروية في عمليات الترشيح الجزيئي.<br>.molecular sieve   |   |
| 302 | <b>porosity</b><br><i>porosité</i><br><i>Lat. porositas</i> | مسامية<br>Porosity  | نسبة حجم الفرج الخلالي في مادة إلى حجم كتلتها الكلية.   |   |

303	<b>porous</b> <i>poreux</i>	مسامي poreous	في ولاية كونكتيكت في الولايات المتحدة.
		ملوء بالفجوات والمسام، يمتص الرطوبة وتقر السوائل من خلاله.	شحنة موجبة <i>charge positive</i>
304	<b>porphin</b> <i>porphine</i>	بورفين porphyrin	شحنة كهربائية موجبة وحدتها الأساسية شحنة البروتون. انظر proton.
			بوزيترون <i>positron</i>
		مُركب بلوري أرجواني غامق صيغته $C_{20}H_{14}N_4$ . يصنع من البيرول والفورمالديهد، يحوي أربع حلقات بيرولية تجمعها جذور ميتيلينية (=CH-) مكونة مُركباً حلقياً غير متجانس بعد البنية الميكيلية الرئيسية للبورفين والهييم والكلوروفيل.	جسيم مضاد كتلته وسبينه ماثلان لنظيرها في الإلكترون إلا أنه يحمل شحنة كهربائية موجبة، يحضر في المسرعات الخطية لاستعماله في الأبحاث الفيزيائية. انظر antiparticle.
305	<b>porphyrin</b> <i>porphyrine</i>	بورفيرين porphyrin	بعد: سابقة <i>post-</i>
			سابقة تعني بعد أو لاحق أو وراء، مثل بعد الدكتوراه postdoctoral أو بعد الظهر postmeridian ومتصرها PM.
		أحد مركبات نتروجينية نشطة فيزيولوجيًا تنتشر بكثرة في الطبيعة، في بنيتها الرئيسية أربع حلقات بيرولية وأربع ذرات آزوت وذرتا هيدروجين قابلتان للتبادل مع ذرات فلزية، كما في الهيمين، بذرة الحديد المركزية، وفي الكلوروفيل بذرة الغنيزيوم المركزية. يبدو على الشكل جزيء البورفين بدون ذرته الفلزية.	مسلمة <i>postulate</i>
		إسمنت بورتلاند <i>cément de portland</i>	Lat. <i>postulatus</i> (v. <i>postulare</i> ) مقوله لا تحتاج إلى برهان يؤكدها، أو فرضية تُقبل سلفاً صحتها. انظر axiom.
311	<b>potable</b> <i>potable</i>	شروب Lat. <i>potabilis</i> (v. <i>potare</i> )	صفة لما يصلح للشرب.
312	<b>potash</b> <i>potasse</i>	قلي	اسم يطلق على مركب كربونات البوتاسيوم $K_2CO_3$ ، وهو مسحوق أبيض ميسو ينصهر في الدرجة 891°س، ذواب في الماء، يستعمل في صنع الأسمدة والمنفجرات والخزفيات.

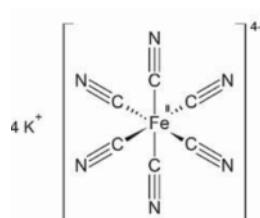
313	<b>potassium</b>	بوتاسيوم	كلورات الصوديوم $\text{NaClO}_3$ ، يستعمل عميل أكسدة وفي صناعة المتفجرات واللُّعَب (الألعاب) الناريه وأعواد الشفاف.
potassium	عنصر فلزي رمزه K عدده الذري 19 وكتنه الذرية النسبية 39.098. درجة انصهاره 63.65°س ودرجة غليانه 774°س، أحادي التكافؤ يقع في الفصيلة la من الجدول الدوري،أشدّ فعالية من الصوديوم يتآكسد بسرعة في الهواء ويتفاعل بشدة مع الماء لذلك يحفظ في الكيروسين، يوجد في الطبيعة في ماء البحر ومرتبًا بكثير من المعادن ويحضر من مركباته بالتحليل الكهربائي.		
314	<b>potassium bicarbonate</b>	<i>bicarbonate de potassium</i>	ملح بلوري صيغته $\text{KHCO}_3$ ، شفاف أو عديم اللون ضعيف القلوية مالح الطعم ذواب في الماء يحضر بإمرار تيار من $\text{CO}_2$ في محلول مائي من $\text{K}_2\text{CO}_3$ ، يستعمل في الطب مضادًّا حموضة، وفي دقيق الخبز وكاشفًا كيميائياً.
potassium bisulfate	بيسلفات البوتاسيوم	<i>bisulfate de potassium</i>	ملح بلوري عديم اللون صيغته $\text{KHSO}_4$ ، ميوع يغلي متفككًا في الدرجة 195°س ذواب في الماء، يحضر بتتسخين سلفات البوتاسيوم مع حمض السلفوريك، يستعمل عميل صهر.
316	<b>potassium chlorate</b>	<i>chlorate de potassium</i>	كلورات البوتاسيوم، $\text{KClO}_3$ ، ملح بلوري شفاف أو عديم اللون صيغته ينصهر في الدرجة 368°س ويتفكك في الدرجة 400°س مطلقًا $\text{O}_2$ ، ذواب في الماء الحار، يحضر بالتحليل الكهربائي ل محلول قلوي مركز وساخن من $\text{KCl}$ ، أو بتفاعل هذا الأخير مع ملح كلورات مثل
317	<b>potassium chloride</b>	<i>chlorure de potassium</i>	كلوريد البوتاسيوم $\text{KCl}$ ، يوجد في الكارناليت $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ ذواب في الماء وعديم الذوبان في الإيتروالاسيتون، يستعمل مخصوصًا وفي تحضير مركبات بوتاسيوم أخرى وكاشفًا مخبرياً.
318	<b>potassium cyanide</b>	<i>cyanure de potassium</i>	سيانيد البوتاسيوم $\text{KCN}$ ، ملح شديد السمية صيغته ميوع، ينصهر في الدرجة 634°س ذواب في الماء والغَوْل، يستعمل في استخلاص الذهب والفضة من معادنها وفي صنع مبيدات حشرية وكاشفًا تحليلاً.
319	<b>potassium dichromate</b>	<i>dichromate de potassium</i>	ثنائي كرومات البوتاسيوم $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ ، ينصهر في الدرجة 396°س ويتفكك في الدرجة 500°س ذواب في الماء يحضر من $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ و $\text{KCl}$ ، يستعمل كاشفًا وعامل أكسدة وفي عمليات إهاء النسيج والجلود.
320	<b>potassium ferricyanide</b>	<i>ferricyanure de potassium</i>	فري سيانيد البوتاسيوم $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$ ، ذواب في الماء قليل الذوبان في الغَوْل، خفيف السمية بذاته إلا أنه يطلق عند تسخينه إلى درجات حرارة مرتفعة

أبخرة سامة، يحضر بإمرار تيار من غاز الكلور في محلول من فروسيانيد البوتاسيوم، يستعمل كاشفاً كيميائياً في صناعة الأصبغة والمخబات.



**321 potassium ferrocyanide** *ferrocyanure de potassium*

ملح بلوري خفيف الصفرة صيغته  $K_4Fe(CN)_6$ ، ذواب في الماء عديم الذوبان في الغَوْل يحضر من مُركّبات السيانوجين أو بتفاعل سيانيد البوتاسيوم مع أملاح الحديد II، يستعمل في الطب وكاشفاً تحليلياً وفي صنع أصبغة الحديد الزرقاء.



**322 potassium fluoride** *fluorure de potassium*

مسحوق بلوري أبيض متبعي صيغته  $KF$ ، ينصهر في الدرجة  $846^\circ\text{S}$  ويغلي في الدرجة  $1505^\circ\text{S}$ ، ذواب في الماء وعديم الذوبان في الغَوْل، يحضر بتفاعل تعديل حمض الهيدروفلوريك بكربونات البوتاسيوم، يستعمل عميلَ فلورة وفي تمييز الزجاج وماصاً للرطوبة.

**323 potassium hydroxide** *hydroxyde de potassium*

هيدروكسيد البوتاسيوم

مُركّب على هيئة وريقاتٍ بيضاء سهلة التقصّف صيغته  $KOH$ ، شديد التبيّع يمتّص بخار الماء  $CO_2$  من الجو، لذلك يحفظ في أوعية مغلقة، تقرب درجة انصهاره من  $400^\circ\text{S}$  وتغيّر تبعاً لما يحتويه من ماء، ذواب في الماء والغَوْل، يحضر بالتحليل الكهربائي محلول مركز من كلوريد البوتاسيوم يستعمل في صنع الصابون ومواد التصرّ.

**324 potassium nitrate**

*nitrate de potassium*

ملح بلوري شفاف صيغته  $KNO_3$ ، ينصهر في الدرجة  $337^\circ\text{S}$  ويغلي متفكّكاً في الدرجة  $400^\circ\text{S}$  ذواب في الماء قليل الذوبان في الغَوْل يحضر بتفاعل  $NaNO_3$  مع  $KCl$  يستعمل في صناعة اللَّعب (الألعاب النارية وأعواد الثقاب ومحصّباً وفي صناعة الزجاج ومُؤكسداً في الوقود الصاروخي الصلب. يسمى .salt peter، niter، nitre، أيضاً

**325 potassium sulfate**

*sulfate de potassium*

بلورات قاسية بيضاء أو عديمة اللون صيغتها  $K_2SO_4$ ، تنصهر في الدرجة  $1072^\circ\text{S}$  ذوبة في الماء عديمة الذوبان في الغَوْل، توجد في الطبيعة على هيئة أملاح سلفاتٍ معقدةٍ، وتحضر بمعالجة  $KCl$  بـ  $H_2SO_4$ .

**326 potassium oxalate**

*oxalate de potassium*

بلورات شفافة عديمة اللون صيغتها  $K_2C_2O_4 \cdot H_2O$  تتفكك عند تسخينها، ذوبة في الماء سامة، تستعمل كاشفاً في الكيمياء التحليلية، ومصدراً لحمض الأوكزاليك، وفي إزالة بقع الحبر عن النسيج.

327	<b>potassium perchlorate</b> <i>perchlorate de potassium</i>	فوق كلورات البوتاسيوم	331	<b>potential</b> <i>potentiel</i> قوة Lat. <i>potentialis</i>	كمون، جهد
	بلورات عديمة اللون أو بيضاء أو مسحوق بلوري صيغتها $KClO_4$ ، ينصهر متفكّكاً في الدرجة 400° س ذوّاب في الماء عديم الذوبان في الغَوْل يستعمل في صنع المتفجرات واللُّعَب النارية وكاشفًا وعميلًا أكسدة ومؤكسدًا في الوقود الصاروخي الصلب.			واحدة من دوالٍ عدّة يمكن بها حساب الشدة أو السرعة في أي درجة من حقل مثل حقل كهربائي.	
328	<b>potassium permanganate</b> <i>permanganate de potassium</i>	فوق منغات البوتاسيوم	332	<b>potential barrier</b> <i>barrière de potentiel</i> منطقة تباطأ فيها، أو تقف عندها بتأثير قوة دافعة، جسيمات مثل الجسيمات ألفا أو الإلكترونات الضوئية.	حاجز كموني
	بلورات أرجوانية ذات بريق فلزي صيغتها $KMnO_4$ ، تنصهر متفكّكة في الدرجة 240° س ذوّابة في الماء والأسيتون تحضر بإممار تيار من $CO_2$ في محلول ساخن من فوق المنغات حيث تتوضع عند تبريد المحلول، تستعمل عميل أكسدة وكشفًا كيميائياً وفي العمليات التطهير والقصر وإزالة الرائحة.				
329	<b>potassium persulphate</b> <i>persulphate de potassium</i>	فوق كبريتات البوتاسيوم	333	<b>potential difference</b> <i>différence de potentiel</i> فرق الكمون الكهربائي بين نقطتين، يمثل العمل المبذول أو الطاقة المحرّرة عند انتقال واحدة الشحنة الكهربائية من إحداها إلى الأخرى.	فرق الكمون
	ملح بلوري صيغته $K_2S_2O_8$ ، يتفكّك بالتسخين إلى دون الدرجة 100° س ذوّاب في الماء، عديم الذوبان في الغَوْل، يحضر بالتحليل الكهربائي لمحلول مشبع من سلفات البوتاسيوم ويستعمل في عمليات الأكسدة والقصر ومطهراً ومبدئاً بلّمِرٍة في صناعة المطاط.				
330	<b>تيوسيانات البوتاسيوم</b> <i>thiocyanate de potassium</i>	تيوسيانات البوتاسيوم	334	<b>potential energy</b> <i>énergie potentielle</i> طاقة جسم أو جسيم بسبب موقعه في حقل قوة.	طاقة كامنة
	ملح بلوري شفاف مسترطب صيغته $KSCN$ ، ينصهر في الدرجة 173° س ويغلي متفكّكاً في الدرجة 500° س ذوّاب في الماء والغَوْل يستعمل ككشفًا تحليلياً وفي أعمال صباغة النسيج.				
			335	<b>potential gradient</b> <i>gradient de potentiel</i> مُتّجه يمثل مُعدّل تغيير الكمون بتغيير الموقع في اتجاه محدد، مثل معدل تغيير الكمون الكهربائي الجوي بدلالة الارتفاع.	تدريج الكمون
			336	<b>potentiometer</b> <i>potentiomètre</i>	مقاييس الكمون

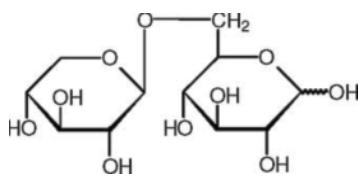
	جهاز يقيس بدقة القوى المحركة الكهربائية، يوازن فيه جزء من الفولطية المراد قياسها بقوة محركة كهربائية محددة، وتحسب القوة المراد قياسها بدلالة قانون هبوط الكمون.	343 power <i>pouvoir, puissance</i> المقدرة على القيام بعمل أو على إحداث تأثير.	قدرة
	344 PPb <i>PPb</i>	أجزاء من البليون مختصر لعبارة (parts per billion).	
337 potentiometry <i>potentiométrie</i>	قياس الكمون - قياس القوى المحركة الكهربائية بمقاييس الكمون. - استعمال هذه القياسات وتطبيقاتها.	345 PPm <i>PPm</i> أجزاء من المليون مختصر لعبارة (parts per million).	
338 pottery <i>céramique</i>	فخار - صلصال، وهو غير البورسلين والأجر. - صناعة الفخار.	346 practical <i>pratique</i> Lat. <i>practicus</i> ; Gr. <i>praktikos</i> - ما هو متاح ويمكن استعماله عملياً. - ما يتأتى من مهارة وسوها بتبيّنة العمل والتجربة.	عملي
339 pour (v) <i>écouler, verser</i>	يسكب، يصب يسكب مروّر وجريان تيار مستمر من مادة كما في السكب في القوالب.	347 Prandtl number <i>nombre de Prandtl</i> هو نسبة لزوجة مادة إلى ناقليتها الحرارية؛ له أهمية في حساب إياض الحرارة وحسابات الهندسة الكيميائية.	عدد براندت
340 pour point <i>point d'écoulement</i>	درجة الانسكماب درجة الحرارة الدنيا التي تسيل فيها مادة كزيت تزليق في شروط محددة.	348 praseodymium <i>praséodyme</i> عنصر فلزي رمزه Pr من مجموعة اللانثانوم (الأتربيت النادرة) عدده الذري 59 وكتلته الذرية النسبية 140.91 درجة انصهاره 930° س ودرجة غليانه 3200° س، ثلثي ورباعي التكافؤ يوجد في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري، ذواب في الحموض الممددة، يتبع عن تفاعلات الانشطار، وهو أحد مكونات معادن طبيعية مثل المونازيت والسيريت، تستعمل أملاحه في تلوين الزجاج.	برازيديم
341 pour test <i>essai d'écoulement</i>	اختبار الانسكماب اختبار يُجرى لتحديد درجة الانسكماب بتبريد العينة.		
342 powder <i>poudre</i> Lat. <i>pulvis</i>	مسحوق غبار	349 precautions <i>précautions</i> Lat. <i>praecautio</i> (v. <i>praecavere</i> ) احتياطات	
	- منتج على هيئة دقائق فائقة النعومة يستعمل في صنع المنتجات الصيدلانية ومواد التجميل والأصباغ. - مادة متفجرة صلبة تستعمل في صنع القذائف.		

	إجراءات تُتَّخذ قبل البدء بعمل يتطلب الحذر والاحتراس.	Lat. praecisio (v.praecidere)
350	<b>precious metal</b> <i>métal précieux</i> أحد فلزات غالية الثمن وغير شائعة مثل البلاتين والذهب والفضة. قارن بـ noble metal.	- صفة أو حالة جسم دقيق. - درجة الإتقان في تنفيذ إجراء أو قياس.
351	<b>precipitant</b> <i>précipitant</i> مادة أو عميل تعمل على تكوين راسب عند إضافتها إلى محلول.	فلز ثمين Mُرَسّب
352	<b>precipitate</b> <i>précipité</i> دقائق صغيرة عديمة الانحلال في الوسط الذي هي فيه، لذا تفصل عنه وتساقط نحو الأسفل نتيجة تأثيرٍ فيزيائي مثل فعل الثقالة أو انخفاض درجة الحرارة، أو تأثيرٍ كيميائي مثل فعل مُرَسّب.	راسب Rasib
353	<b>precipitation</b> <i>précipitation</i> praeципitatio (praecipitare) -	ترسيب Terseb
	- تكون طور صلب قابل للفصل في وسط سائل. -	مسخن قيلي Preheater
	- تكون طور مكثف مثل تكتُّف الغازات والأبخرة إلى قطرات.	جهاز يستعمل لإنقاص عملية تسخين تسبيغ إجراء ما، مثل ترتيب يستعمل الحرارة غير المستفاد منها لتسخين النفط قبل تكريره.
354	<b>precise</b> <i>précise</i> ما كان ذا حدود ومعالم واضحة تميّزه بسهولة عما .	دقيق، صحيح Diqiq, Sahih
	- ما توافق جيداً مع نموذج معتمد. -	تسخين قيلي Preheating
	- ما خلا من أي غموض أو لبس.	رفع درجة حرارة موقد أو فرن إلى درجة محددة قبل وضع المادة المراد تسخينها فيه.
355	<b>precision</b> <i>précision</i> دقة	تسخين فلز إلى درجة حرارة معينة قبل معالجته حرارياً أو ميكانيكيًا.
		حفظ Preservation
356	<b>precursor</b> <i>précurseur</i> Lat. praecursor	سلفٌ، طليعة، قبل Mُرَكَّب سلف
		مُرَكَّب متوسط أو معقد جزيئي يتحول في العضوية الحية حين تنشيطه إلى مُرَكَّب ذي وظيفة محددة، مثل الإرغوستيرون الذي يتحول إلى الفيتامين D عند تنشيطه بالأشعة فوق البنفسجية، ومثل البروتومبين الذي يتحول إلى ترومبين.
357	<b>precursor compound</b> <i>composé précurseur</i>	Mُرَكَّب سلف
358	<b>preheater</b> <i>préchauffeur</i>	مسخن قيلي
359	<b>preheating</b> <i>préchauffement</i>	تسخين قيلي
360	<b>preservation</b> <i>conservation</i> Lat. praeſervatio (v.praeservare)	حفظ
		إطالة العمر المفید لمادة ما مثل حفظ الأطعمة بدرجات حرارة منخفضة أو بتأمينها بالأشعة السينية أو بإضافة مواد حافظة إليها.

361	<b>pressure</b> <i>pression</i> Lat. <i>pressura</i> (v. <i>premere</i> )	ضغط	يمكن إعادة شحنتها بإمرار تيار كهربائي فيها. قارن بـ <i>.secondary cell</i>
	خضوع موقع لقوّة بمؤثّر على تماس معه.		
362	<b>primary</b> <i> primaire</i> Lat. <i>primus</i> أول	أولي	متفجر أولى <i>primary explosive</i> <i>explosif primaire</i> متفجر مثل فولينات الزئبق أو أزيد الرصاص حساس بالاحتكاك والصدم والحرارة.
	- صفة لما لا يشتق من سواه أو يتعلق به. - دلالة تستعمل مع دلالات مماثلة أخرى مثل ثانوي وثالثي لوصف البنية الجزيئية لمُركبات متصاوغة أو متشابهة كيميائياً. انظر <i>secondary</i> و <i>tertiary</i> .		
363	<b>primary alcohol</b> <i>alcool primaire</i>	غول أولى	فلز أولى <i>primary metal</i> <i>métal primaire</i> فلز يؤخذ مباشرة من معدنه.
	غول قوامه جزيء الميتان، فيه ذرتا هيدروجين مرتبطان بذرة الكربون المتصلة بالذرة OH. صيغته RCH <sub>2</sub> OH، يمكن أكسدته للحصول على الألدهيد والحمض المواتفين.		
364	<b>primary amine</b> <i>amine primaire</i>	أمين أولى	ملح أولى <i>primary salt</i> <i>sel primaire</i> ملح مشتق من حمض متعدد القاعدية جرى فيه استبدال قاعدة أو جذر بذرة هيدروجين حمضية واحدة مثل أحادي فسفات الصوديوم NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> المشتق من أورتو حمض الفسفوريك H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> .
	أمين مشتق من جزيء الأمونيا وقد استبدل فيه جذر الألكيل واحد بذرة هيدروجين مثل RNH <sub>2</sub> .		
365	<b>primary cell</b> <i>cellule primaire</i>	خلية أولية	معيار أولى <i>primary standard</i> <i>étalon primaire</i> - واحدة معيارية معتمدة من هيئة مرجعية تحدد بدلالتها واحادات القياس الفرعية المرتبطة بها. - محلول مرجعي ذو تركيز ونقاوة محددين، ترجع إليها المحاليل المخبرية قبل استعمالها.
		خلية تحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية بتفاعلات كيميائية لا عكوسية، لذا لا	أول، رئيسي <i>prime</i> <i>principal</i> Lat. <i>prima</i> - باكورة شيء ما أو المرحلة المبكرة منه. - ما ليس له أي قاسم سواه مثل عدد أولى.
370			
371			بريمفيرين <i>primeverin</i> <i>primevérine</i> Lat. <i>primaveno</i> غликوزيد بلوري صيغته C <sub>20</sub> H <sub>28</sub> O <sub>13</sub> يوجد في زهر

الربع العطري، يُنتج بالحلمة البريمفيروز ومشتقاً من حمض الساليسيليك.

**372 primeverose** بريمفيروز  
*primevèreose*  
ثنائي سكريد بلوري صيغته  $C_{11}H_{20}O_{10}$ ، يَنْتَجُ مِنْ حلمة البريمفيرين وسواه من الغلوكوزيدات ويُنتَجُ الغلوكوز والكسيلوز بالحلمة.



**373 primitive** بدائي  
*primitif*  
Lat. *primitivus*  
- غير مشتق من سواه.  
- ما يعود إلى المرحلة الأولى من التطور أو التشكيل مثل صيغة بدائية.

**374 principal** رئيسي  
*principal*  
Lat. *principalis*  
صفة لما هو مصدر لسواه من أشياء أو خصائص أخرى ترتبط به، مثل فصيلة رئيسية في الجدول الدوري.

**375 principal plane** مستوىي رئيسي  
*plan principal*  
أحد المستويات في جملة ضوئية، المتعامدة مع محاورها والتي تمر من نقاطها الرئيسية.

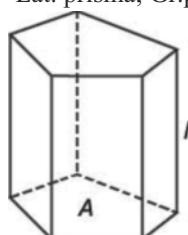
**376 principal plane of symmetry** مستوىي التناظر  
*plan principal de symétrie*  
مستوىي تناظر في بلورة يحيى محوري تناظر أو أكثر.

العدد الكوانتي **377 principal quantum number** *nombre quantique principal* الرئيسي

عدد صحيح مرتبط بطاقة الإلكترونات الذرية في أي واحدة من حالاتها المستقرة الممكنة، يأخذ القيم من 1 إلى 7 ويحدد عدد الطبقات الإلكترونية أو مستويات الطاقة الرئيسية، وبدل عليه أحياناً بالأحرف K، L، M، N، O، P، Q.

**378 principle** مبدأ  
*principe*  
Lat. *principum*  
منشأ  
قانون أساسى أو فرضية تشتق منها، أو تعتمد عليها فرضيات أخرى.

**379 prism** منشور  
*prisme*  
Lat. *prisma*; Gr. *pristis*  
بلورة ثلاثية الأوجه (أو أكثر) تتواءز أضلاع تقاطع وجوهاها.



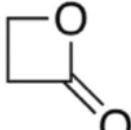
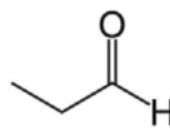
**380 pro-** طليعة، مؤيد: سابقة  
*pro-*  
سابقة بمعنى طليعة أو مؤيد.

**381 probability** احتمال  
*probabilité*  
Lat. *probabilitas*  
- مدى إمكان حدوث أمرٍ.  
- النسبة المترقبة بين عدد ينتج من مجموعة متباينة من ظواهر أو أشياء إلى العدد الكلي لما يمكن أن ينتج منها.

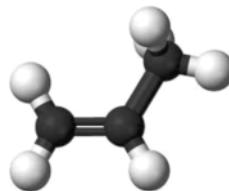
382	<b>probe</b> <i>sonde</i> Lat. <i>probare</i>	مسبار، مسْبَر - جهاز أو ترتيب يستعمل للدخول إلى عمق موقع لتقضي ما فيه، أو ما يحدث فيه، من أشياء أو أمور غير واضحة أو غير معروفة. - إجراء التقضي باستعمال المسبار، عن النقطة والأجزاء والتفاصيل والطبيعة غير المعروفة في موقع ما.	عمل متواصل على مراحل متتابعة من خطوات أو أفعال لتحقيق هدف محدد مثل تصنيع مادة كيميائية.
383	<b>problem</b> <i>problème</i> Lat. <i>problema</i> ; Gr. <i>problema</i>	مسألة، مشكلة أمر مطروح يتطلب اتخاذ قرار بشأنه أو إيجاد حل له، وغالباً ما يحتاج ذلك إلى تفكير عميق أو مهارة.	<b>producer</b> <i>producteur</i> - صفة تطلق على من يتولى عملية الإنتاج أو على ما يقدم المنتج، مثل بئر نفطي مثلاً.
384	<b>procaine</b> <i>procaine</i>	بروكايين إستر قاعدي لحمض بارا أمينو البنتزويك صيغته $C_6H_4NH_2COOCH_2CH_2N(C_2H_5)_2$ ينصهر في الدرجة $155^\circ\text{C}$ تقريباً ذواب في الماء والغُول قليل الذوبان في الكلوروفوروم، يستعمل في التخدير الموضعي بسمى أيضاً نوفوكايين (novocaine).	<b>producer gas</b> <i>gas de producteur</i> غاز يصنع بإمامرار تيار ضعيف من الهواء، أو الهواء وبخار الماء، فوق طبقة من وقود صلب متوهج، يتكون بصورة رئيسية من الغازات $\text{CO}$ , $\text{N}_2$ , $\text{H}_2$ . يستعمل وقوداً صناعياً رخيص الثمن، مع انخفاض مردوده الحراري.
385	<b>procedure</b> <i>procédure</i>	إجراء مسار من خطوات ومراحل متالية تُبعَّد بغية تحقيق هدف محدد أو الوصول إلى نتيجة محددة.	<b>product</b> <i>produit</i> Lat. <i>productus</i> مادة منتجة من مادة أو من مواد أخرى نتيجة تغيرات كيميائية تلحق بها.
386	<b>process</b> <i>processus</i> Lat. <i>processus</i> (v. <i>procedere</i> )	عملية يعمل	<b>production</b> <i>production</i> Lat. <i>productio</i> (v. <i>producere</i> ) إنتاج - الإجراء المتبع للحصول على منتج. - شيء ينتج طبيعياً أو صناعياً بسلسلة من العمليات والإجراءات.
391	<b>proenzyme</b> <i>proenzyme</i>	طليعة الإنزيم طليعة (سلف) إنزيمية بروتينية غير فعالة (مثل التربسينوجين والبيسينوجين) تفرزها الخلايا الحية، يمكن تنشيطها بحفاز مثل الكيناز أو بحمض. يسمى أيضاً zymogen	

<p><b>392 projection formula</b> <i>formule de projection</i></p> <p>صيغة كيميائية مماثلة بمسقطها على مستوى، مثل صيغة السيرين.</p> <p>قارن بـ structural formula.</p>	<p>صيغة إسقاطية</p>	<p><b>396 proliferation</b> <i>prolifération</i></p> <p>تزايد سريع في العدد أو في الحجم أو في الأهمية.</p>
<p><b>393 progesterone</b> <i>progestérone</i></p> <p>هرمون ستيروييدي صيغته <math>C_{21}H_{30}O_2</math>، ينشأ في الجسم الأصفر والمشيمة وبكميات ضئيلة في قشر الكظر، ويصنع. يعد السلف البيولوجي للهرمونات стерويدية الكظرية.</p>	<p>بروجسترون</p>	<p><b>397 proline</b> <i>proline</i></p> <p>حمض أميني حلقي غير أساسي صيغته <math>C_4H_8NCOOH</math>، يعد مكوناً رئيسياً للكولاجين، ذواب في الماء والغلوال وعديم الذوبان في الإيتر، فعال ضوئياً ينشأ بحلمية البروتينات ويصنع، يستعمل في الأبحاث الحيوية ووسط زرع.</p>
<p><b>394 progressive</b> <i>progressif</i></p> <p>- صفة لما يسير إلى الأمام. - عمليات أو إجراءات تتواتل متلاحقة أو تغدو فعالة في خطوات متابعة نحو الأمام.</p>	<p>متقدّم</p>	<p><b>398 promethium</b> <i>prométhium</i></p> <p>عنصر فلزي من مجموعة الأتربيت النادرة رمزه Pm، عدده الذري 61 وكتلته الذرية النسبية 146.92. درجة انصهاره 1168 °S ودرجة غليانه 2460 °S. يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري،اكتُشِفَ في نواتج انشطار اليورانيوم كما أمكن الحصول عليه بقذف النيوديميوم المشع بالنيترونات، يبلغ العمر النصفى للنظير (147) 2.64 سنة، وهو النظير الوحيد المتوفر.</p>
<p><b>395 project</b> <i>projet</i> Lat. <i>projectus</i></p> <p>عملٌ في مجال البحث والتطوير محدّد بمواصفات دقيقة يجري إنجازه للوفاء بأحد المتطلبات المتوقعة لمعطيات البحث.</p>	<p>مشروع</p>	<p><b>399 promoted</b> <i>favorisé, activé</i></p> <p>مادة زيدت فعاليتها بإضافة مقدار ضئيل من مادة أخرى إليها.</p>
<p><b>400 promoter</b> <i>promoteur, activateur</i> v. <i>promovere</i></p> <p>مادة تزيد من فعالية مادة أخرى بإضافة مقادير صغيرة منها إليها.</p>	<p>معزّز</p>	<p><b>400 promoter</b> <i>promoteur, activateur</i> v. <i>promovere</i></p> <p>مادة تزيد من فعالية مادة أخرى بإضافة مقادير صغيرة منها إليها.</p>

401	<b>proof</b>	برهان <i>preuve</i> Lat. proba (v.probare)	برهان إجراء رياضي أو سلسلة عمليات تهدف إلى إثبات صحة أمرٍ.	406	<b>propanol</b>	بروبانول <i>propanol</i> أحد متصاوغين: - البروبانول 1: سائل صيغته $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ ، الدرجة 97.2 °س ويتجدد في الدرجة 129 °س، ذواب في الماء والغُول يحضر بأكسدة هيدروكربونات من الغاز الطبيعي، ويستعمل مذيباً ومُركّباً متواسطاً في الأصنان العضوي.
402	<b>proof spirit</b>	غَوْل الاختبار <i>alcool de preuve</i>	محتوى الغَوْل في سائل، مقيساً في الدرجة 15.5 °س ومعبراً عنه بضعف النسبة المئوية للغَوْل في السائل حجماً. وتحسب بدلاته الضربية على الغَوْل في الولايات المتحدة الأمريكية.		البروبانول 2: (الغَوْل الإيزوبروبيل)، سائل لطيف الرائحة صيغته $(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$ ، يغلي في الدرجة 82.4 °س ويتجدد في الدرجة 82 °س، ذواب في الماء والغَوْل، يحضر بتفاعل البروبيلين مع حمض الكبريتيك وحملها الناتج ويستعمل في تحضير الأسيتون ومشتقاته والغليسرين ولمزيل لزبزوت والراتينات.	- البروبانول 2: (الغَوْل الإيزوبروبيل)، سائل لطيف الرائحة صيغته $(\text{CH}_3)_2\text{CHOH}$ ، يغلي في الدرجة 82.4 °س ويتجدد في الدرجة 82 °س، ذواب في الماء والغَوْل، يحضر بتفاعل البروبيلين مع حمض الكبريتيك وحملها الناتج ويستعمل في تحضير الأسيتون ومشتقاته والغليسرين ولمزيل لزبزوت والراتينات.
403	<b>propagation</b>	تواصـل، انتشار <i>propagation</i> Lat. propagatio (v.propagere)	- الانتقال المتدرج للطاقة في وسط مـا على هـيئة أشعة كهرطـيسية أو صوتـية أو سـوهاـ.	407	<b>2-propanone</b>	بروبانون 2 <i>2-propanone</i> انظر .acetone
			- انتقال ظـاهـرة من درـجة إـلـى آخـرـى.			
			- تـكـاثـر الجـنس البـشـري وانتـشارـه عن طـرـيق التـوالـد.			
404	<b>propane</b>	بروبـان <i>propane</i>	هيـدـرـوكـربـون بـارـافـينـي غـازـي مـلـهـب صـيـغـته $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ ، يـمـعـ في الـدـرـجـة 42.5 °س ويـجـمـدـ في الـدـرـجـة 189.9 °س. ذـوـابـ فيـ الغـوـلـ والإـيـترـ، يـوـجـدـ فيـ النـفـطـ الخـامـ والـغـازـ الطـبـيـعـيـ وـيـحـضـرـ منـهـماـ بالـتـكـسـيرـ. يـسـتـعـمـلـ وـقـوـدـاـ صـنـاعـيـاـ وـمـذـيـبـاـ وـفـيـ تـصـنـيـعـ الإـيـتـيلـينـ وـعـمـلـيـاتـ الـاـصـنـاعـ الـعـضـويـ.	408	<b>propellant</b>	دـافـعـ، وـقـودـ دـافـعـ <i>agent de propulsion</i> - وـقـودـ صـارـوـخـيـ مؤـلـفـ منـ وـقـودـ وـمـؤـكـسـدـ يـحـمـلـ مـفـصـلـيـنـ ثـمـ يـتـحـدـانـ كـيـمـيـائـيـاـ لـتـولـيدـ طـاقـةـ دـافـعـةـ.
						- غـازـ، منـ البرـوبـانـ أوـ الـبوـتـانـ أوـ $\text{CO}_2$ ، مـعـبـأـتـ ضـغـطـ فيـ حـاوـيـةـ، يـنـشـرـ مـحـتـوـيـاتـهاـ، عـلـىـ شـكـلـ حـلـلـاتـ هـوـائـيـةـ، عـنـدـ تـحـفـيفـ الضـغـطـ الـخـاصـعـ لـهـ.
405	<b>propanoic acid</b>	حمـضـ البرـوبـانـويـكـ <i>acide propanoïque</i>	انظر .propionic acid	409	<b>property</b>	خـاصـيـةـ <i>propriété</i> Lat. proprietas
						خـاصـيـةـ مـيـزـةـ، أوـ عـلـاقـةـ مـشـتـرـكـةـ، لـكـلـ أـفـرـادـ صـنـفـ ماـ لـكـنـهاـ لاـ تـعـدـ جـزـءـاـ مـنـ كـيـانـهاـ وـلـاـ تـدـخـلـ فيـ تـعرـيـفـهاـ.

<p><b>410 propiolactone</b> <i>propiolactone</i></p> <p>سائل عديم اللون صيغته <math>OCH_2CH_2CO</math>, يغلي متفكّغاً في الدرجة <math>155^{\circ}\text{S}</math>، ويتجمّد في الدرجة <math>-33.4^{\circ}\text{S}</math>، ذواب في الماء، يحضر بتكافّف الكيتين والفورمالدهيد، ويُستعمل في الاصطناع العضوي والتطهير والتّعقيم بالبخار.</p>	<p>بروبيولاكتون propiolactone</p> <p></p>
<p><b>411 propiolic acid</b> <i>acide propiolique</i></p> <p>حمض أسيتيليني سائل صيغته <math>\text{HC}\equiv\text{CCOOH}</math>، يكون أملاحاً ومشتقات فلزية مثل الأسيتيلين.</p>	<p>نسبة، تنااسب proportion</p> <p>العلاقة بين جزء وآخر من كلّ، أو بين جزء والكلّ، من حيث القيمة والمقدار والأبعاد.</p>
<p><b>412 propionaldehyde</b> <i>propionalehyde</i></p> <p>ألكهيد سائل طيار صيغته <math>C_2H_5CHO</math>, يغلي في الدرجة <math>48.8^{\circ}\text{S}</math> ويتجمّد في الدرجة <math>-81^{\circ}\text{S}</math>، يحضر بأكسدة الغول البروبييلي بثنائي الكرومات، أو بإمارة أبخرته فوق النحاس المسخن إلى درجات حرارة مرتفعة، يُستعمل في الاصطناع العضوي وفي صنع حمض البروبيونيک.</p>	<p>بروبيونالدھید propionaldehyde</p> <p></p>
<p><b>413 propionate</b> <i>propionate</i></p> <p>ملح أو إستر حمض البروبيونيک.</p>	<p>بروبيونات propionate</p>
<p><b>414 propionic acid</b> <i>acide propionique</i></p> <p>حمض البروبيونيک</p>	<p>بروبيوليك propiolic acid</p>
<p>حمض زيتى القوام صيغته <math>CH_3CH_2COOH</math>، يغلي في الدرجة <math>140.7^{\circ}\text{S}</math>.</p>	<p>بروبيلين propylene</p>
<p>ويتجمّد في الدرجة <math>-20.8^{\circ}\text{S}</math>، ذواب في الماء والغول والإيتير يحضر بأكسدة البروبانول أو بتفاعل <math>CO</math> مع الغول الإيتيلي أو <math>H_2</math> مع الأولفينات والأغوال، يستعمل في تحضير أملاحه وإستراته المستعملة في صناعة العطور والمنكهات والمواد الصيدلانية. يسمى أيضاً <i>propanoic acid</i>.</p>	<p>العلاقة بين جزء وآخر من كلّ، أو بين جزء والكلّ، من حيث القيمة والمقدار والأبعاد.</p>
<p>أحد جذرين أكيليين متصاوغين صيغتها <math>(CH_3CH_2CH_2-)</math> مشتقين من البروبانول.</p>	<p>بروبيل propyl</p>
<p>انظر <i>propanol</i></p>	<p>أحد جذرين أكيليين متصاوغين صيغتها <math>(CH_3CH_2CH_2-)</math> مشتقين من البروبانول.</p>
<p>انظر <i>propanol</i></p>	<p>غول بروبيلي alcool propylique</p>
<p>بروبيلامين propylamine</p>	<p>بروبيلامين propylamine</p>
<p>سائل عديم اللون سريع الاشتعال صيغته <math>C_3H_7NH_2</math> يغلي في الدرجة <math>47.8^{\circ}\text{S}</math> ويتجمّد في الدرجة <math>-83^{\circ}\text{S}</math>، يستعمل كافشاً ومادة متوسطة.</p>	<p>سائل عديم اللون سريع الاشتعال صيغته <math>C_3H_7NH_2</math> يغلي في الدرجة <math>47.8^{\circ}\text{S}</math> ويتجمّد في الدرجة <math>-83^{\circ}\text{S}</math>، يستعمل كافشاً ومادة متوسطة.</p>
<p>هيدروكربون أوليفيني غازي سريع الاشتعال صيغته</p>	<p>بروبيلين propylene</p>

$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ , يمْعِي في الدرجَةِ  $-47.7^\circ\text{S}$  ويتجَمَّدُ

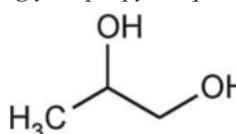


في الدرجَةِ  $-185.2^\circ\text{S}$ , ذوابٌ في الغَوْلِ والإِيتَرِ يَحْضُرُ بِتَكْسِيرِ الهِيدْرُوكَربُونَاتِ

الثقِيلَةِ، ويُسْتَعملُ فِي تَحْضِيرِ الغَوْلِ الإِيزُوبِروْبِيلِيِّ والغَلِيسِرُولِ وفِي الْأَكْلَةِ الْبِنْزِينِ لِصُنْعِ الْمَظَفَاتِ.  
يُسْمَى أَيْضًا propene.

#### 420 propylene glycol

glycol propylenique



غَلِيكُولُ الْبِرُوبِيلِينِ

glycol propylenique

سَائِلٌ لِزَجٍ جَاذِبٌ  
لِلرُّطُوبَةِ صَيْغَتُهُ  
 $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{OH}$   
يَغْليُ فِي الدرجَةِ  $187.3^\circ\text{S}$  ويَتجَمَّدُ فِي الدرجَةِ  $-60^\circ\text{S}$ ، يَمْتَزِجُ مَعَ الماءِ وَالغَوْلِ، يُسْتَعملُ مَذِيًّا وَحَافِظًا وَمَاصًا لِلرُّطُوبَةِ وَمَضَادًا لِلْجَمَدِ.

#### 421 propylene oxide

oxide propylenique

إِيَّرٌ حَلْقِيٌّ قَابِلٌ لِلاشْتِعَالِ صَيْغَتُهُ  $\text{CH}_3\text{CHOCH}_2$

يَغْليُ فِي الدرجَةِ  $33.9^\circ\text{S}$  ويَتجَمَّدُ فِي الدرجَةِ  $-104.4^\circ\text{S}$ ، ذوابٌ في الغَوْلِ والإِيتَرِ وَقَلِيلٌ الذَّوْيَانُ فِي الماءِ.

يُسْتَعملُ مَذِيًّا وَفِي صُنْعِ رَغْوَةِ متَعَدِّدِ الْيُورِيَتَانِ وَمَوَادِ التَّرْزِيلِيقِ وَمَذِيًّا.

#### 422 prosthetic group

groupe prosthétique

Gr. prosthetikos

مَجمُوعَةٌ ضَمِيمَةٌ

groupe prosthétique

Gr. prosthetikos

مَجمُوعَةٌ كِيمِيَّيَّةٌ يُرْتَبِطُ فِيهَا أيُونٌ فَلَزِي بِجزِيءٍ كَبِيرٍ أَوْ بِمَعْقدٍ جَزِيَّيِّيِّ، مُثَلُّ تَمَيِّيَاتِ الإنْزِيمِ وَمَعْقدَاتِ الْبُورْفِيرِينِ الْفَلَزِيَّةِ كَالْكَلُورُوفِيلِ وَالْهِيمِيَّنِ. تَحْفَزُ هَذِهِ الْمَجمُوعَاتُ آلِيَّةَ الْاسْتِقلَابِ بِتَفَاعُلَاتِ تَسَانِدِيَّةٍ مَعَ حَمْوَضِ أَمِينَيَّةٍ وَبِرُوتِيَّنَاتٍ وَإِنْزِيمَاتٍ وَحَمْوَضِ نُوَوِّيَّةٍ، وَيَتَوَقَّفُ عَلَيْهَا جَزِئِيًّا سُلُوكُ بَعْضِ الْفِيَتَامِينَاتِ.

#### 423 prot- (proto-)

prot-

سَابِقَةٌ تُشَيرُ إِلَى السُّبُقِ وَالتَّقْدِيمِ فِي الزَّمَنِ أَوْ فِي التَّرْتِيبِ أَوْ فِي الْمَرْتَبَةِ الْأَدْنِيِّ أَوْ فِي صَلَةِ الْقَرْبِيِّ مَعَ الاسمِ الْمَلْحَقَةِ بِهِ مَثَلًا .protactinium أو prothrombin

#### 424 protactinium

بروتكتينيوم

protactinium

عَنْصُرٌ فَلَزِيٌّ مُشَعٌ مِنْ زَمَرَةِ الْأَكْتِينِيَّدَاتِ رَمْزُهُ Pa، عَدَدُ الْذَّرِيِّ 91 وَكَتْلَتَهُ الْذَّرِيَّةِ النَّسْبِيَّةِ 231.36 خَاصِيَّةُ التَّكَافُؤِ يَوْجُدُ فِي الفَصِيلَةِ IIIb مِنَ الْجَدْوَلِ الدُّورِيِّ، وَيَوْجُدُ فِي الطَّبِيعَةِ مَعَ كُلِّ خَامَاتِ الْيُورَانِيُومِ وَيَنْشَأُ مِنْ النَّظِيرِ 235 بِفَقْدِهِ الْجَسِيمِ الْأَلْفَ وَالْجَسِيمِ الْبِيَتاً. يَتَفَكَّكُ إِلَى أَكْتِينِيُومٍ، وَيَتَهَيَّءُ بِهِ لِلِّطَافِ إِلَى الرَّصَاصِ.

#### 425 protamine

بروتامين

protamine

أَبْسُطُ أَنْوَاعِ الْبِرُوتِيَّنَاتِ إِذَا لَا تَتَعَدُّ كَتْلَتَهَا الْجَزِيَّيَّةُ النَّسْبِيَّةُ 3000، خَالِيَّةٌ مِنَ الْكَبِيرِيَّتِ، تَنْحَلُّ فِي الماءِ مُسْتَجْدِلًا مَحْلُولاً قَاعِدِيًّا، تَخَلَّفُ بِحَلْمَهُتَهَا حَمْوَضًا أَمِينَيَّةً.

#### 426 protease

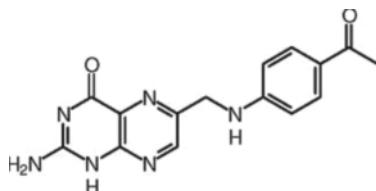
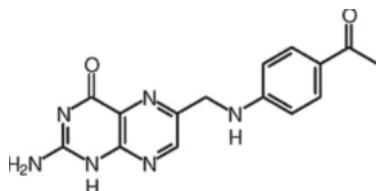
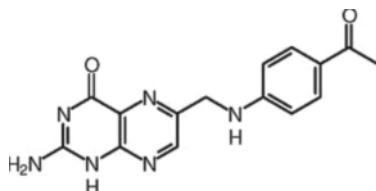
بروتياز

protease

أَحَدُ إِنْزِيمَاتِ حَالَةِ الْبِرُوتِيَّنَاتِ إِذَا تُضَعِّفَ الرَّوَابِطُ الْبَيِّنِيَّةُ فِيهَا أَوْ تُخْطَمُهَا، تَتَضَمَّنُ بَعْضًا مِنَ الْأَكْثَرِ الْإِنْزِيمَاتِ الْمُعْرَفَةِ اِنْتَشَارًا مَثَلَّ الْبِيَسِينِ وَالْتَّرِيَسِينِ، تَسْتَعْمِلُ فِي صَنَاعَةِ الْخَبْزِ وَمَسَاعِدَاتِ الْحَضْمِ.

<p><b>427 protection</b></p> <p><i>protection</i> Lat. <i>protectio</i> (v.<i>protegere</i>)</p> <p>تدبير احترازي يهدف إلى تجنب التعرض للخطر أو لتأثير عوامل كيميائية أو للتلفك والاضمحلال.</p>	<p><b>431 proton</b></p> <p><i>proton</i> Gr. <i>protos</i></p> <p>جسيم أولي هو نواة ذرة الهيدروجين، ويُعد مع النترون المكونين الأساسيين لنوى ذرات كل العناصر الأخرى، يمثل عدد البروتونات في النواة العدد الذري للعنصر، يحمل البروتون شحنة كهربائية موجبة تساوي عددياً شحنة الإلكترون وتعاكسه بالإضافة في حين تساوي كتلته 1837 مرة كتلة الإلكترون وتبلغ <math>1.672 \times 10^{-24}</math> غ.</p>
<p><b>428 protective coating</b></p> <p><i>couche protective</i></p> <p>غشاء رقيق من فلز أو زجاج أو طلاء يثبت على مواد لحمايتها من التأكل أولاً ولغايات تزيينية ثانياً، تثبت الفلزات مثل النيكل والكروم والنحاس، بالتوضع الكهربائي، وثبتت الأطالية بوسائل فiziائية مثل الفرشاة أو البخ أو غيرها.</p>	<p><b>432 proton number</b></p> <p><i>nombre protonique</i></p> <p>العدد البروتوني .atomic number</p>
<p><b>429 protective colloid</b></p> <p><i>colloid protectif</i></p> <p>غروان أليف للماء مثل الجيلاتين والصلب، يجعل الغروانيات النفورة كالماء، عند وجوده معها بمقادير ضئيلة، ثابتة تجاه التخثير الذي تسببه المواد الكهربائية، يسمى أيضاً stabilizing agent و suspending agent.</p>	<p><b>433 protonation</b></p> <p><i>protonation</i></p> <p>بروتنة إضافة بروتون.</p>
<p><b>430 protein</b></p> <p><i>protéine</i></p> <p>أحد بَلْمرات معقدة تحوي العناصر C, H, O, N، وأحياناً S، تتكون من سلاسل من الحموض الأمينة ألفا ذات الروابط البيتينية (-CONH-) توجد في خلايا كل العضويات الحية وتُصنطن في النباتات نتيجة مقدرة بعض أشكال الجراثيم الأرضية على تثبيت الآزوت، تشمل الإنزيمات والهيماوغلوبين والهرمونات والفيروسات والوراثات، وتعد مكونات أساسية في النسج الضامنة (الكولاجين) وفي الشعر (الكيراتين) وفي الجلد والأظافر. ويُصطنع بعضها مخبرياً.</p>	<p><b>434 protopectin</b></p> <p><i>protopectin</i></p> <p>بروتوبكتين واحدة من مواد بكتينية عديمة الانحلال في الماء، توجد في النباتات وتتحجج البكتين بالحلمة.</p>
	<p><b>435 protoplasm</b></p> <p><i>protoplasme</i></p> <p>بروتوبلازما المحتوى الكلي للخلية الحية، وهو يتضمن النواة والسيتو بلازما، ويكون من بروتينات على الأغلب مع ماء ومواد عضوية ولاعضوية. يعد القاعدة الفiziائية للحياة إذ تحدث فيه معظم الأفعال الحيوية مثل الاستقلاب والتكاثر؛ تقرب أبعاده من أبعاد مكونات الحالة الغروية.</p>
	<p><b>436 protoxyde</b></p> <p><i>protoxyde</i></p> <p>بروتوكسيد</p>

		أحد مجموعة من الأكسيد تحوي النسبة الدنيا من الأكسجين. انظر .suboxide	443	<b>pseudo base</b> <i>pseudo base</i>	قاعدة كاذبة
437	<b>proximal</b> <i>proximal</i> v.proximare	داني، قريب		مُركب لا يحوي جزئه الأيون القاعدي $\text{OH}^-$ لكنه يمكن أن يتتحول إلى مصاوغ له هو قاعدة حقيقة تحوي هذا الأيون.	
		الأقرب إلى نقطة مرجعية تُعد نقطة ارتباط.	444	<b>pseudo salt</b> <i>pseudo sel</i>	ملح كاذب
438	<b>proximate analysis</b> <i>analyse approché</i>	تحليل تقريري		مُركب مثل $\text{SnCl}_4$ يشبه الأملاح في صيغته لكنه لا يتain مثلها.	
		تحليل تقريري لمزيج تحدد فيه النسب المئوية لمكوناته.	445	<b>ptyalin</b> <i>ptyaline</i>	تيالين
439	<b>prussian blue</b> <i>bleu de prusse</i>	أزرق بروسيا		إنزيم الأميلاز ألفا، يوجد في اللعاب، يحفز حلمة النشا إلى مالتوز ودكسترينات مختلفة، يعمل في مجال واسع من قيم $\text{pH}$ (بين 4.0 و 9.0) إلا أن المجال الأفضل لعمله هو بين القيميتين 5.5 و 6.5. يحتاج تنشيطه إلى وجود بعض الأيونات السالبة مثل الكلوريدات والبروميدات، يستعمل في أبحاث الكيمياء الحيوية.	
		$\text{Fe}_{(III)}_4 \left( \begin{array}{c} \text{CN} & & \text{CN} \\ & \text{Fe(II)} & \\ \text{CN} & & \text{CN} \end{array} \right)_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$			
440	<b>prussic acid</b> <i>acide prussique</i>	حمض البروسيك			
		انظر .hydrocyanic acid			
441	<b>pseudo-</b> <i>pseudo-</i> Gr. <i>pseudes</i> (v. <i>pseudein</i> )	زائف، كاذب: سابقة			
		سابقة تدل على مُركب كيميائي يشبه أو يصاوغ أو يرتبط بمُركب نوعي معروف. انظر pseudo acid	446	<b>pumice</b> <i>ponce</i> Lat. <i>pumex</i>	خفاف
442	<b>pseudo acid</b> <i>pseudo acide</i>	حمض زائف (كاذب)			
		مُركب خال من هيدروجين حمضي لكنه يمكن أن يتتحول إلى مصاوغ له هو حمض حقيقي.			



انطلاق الحمم البركانية إلى السطح، يستعمل مسحوقاً للسحق والصلقل.

التي يعد بعضها من مكونات النكلوزيدات أو النكليوتيدات.

447 pumice stone  
*pierre ponce*

حجر الخفاف  
.pumice  
انظر

448 pure substance  
*substance pure*

مادة نقية

مادة خالية من الشوائب أو من أي مادة سواها.

449 purification  
*purification*  
Lat. purificatio (v.purificare)

تنقية  
ينقي  
نزع الشوائب أو الملواد الغريبة من مادة بواحدة من طرق الفصل مثل البلاوره والترسيب والتقطير والاستخلاص والامتزاز.

450 purine  
*purine*  
Lat. purus; Gr.purin

بورين  
مُركب بلوري قاعدي صيغته  $C_5H_4N_4$ ، متغاير  
الحلقة ينصهر في الدرجة 217°س ذواب في الماء  
والغول ينشأ من حلقة إيميدازول متلتحمة بحلقة بيريميدين. لا يوجد حرا

في الطبيعة بل يوجد على شكل مشتقات تعرف بالأسنس البورينية التي ينتهي مطاف استقلابها إلى حمض البول. انظر adenine و guanine

451 purine base  
*base purinique*

قاعدة بورينية  
أحد مجموعة قواعد بلورية تشمل البورين وقواعد مشتقة منه مثل الأدينين والكافيين والغوانين والكزانين

452 purpurin  
*purpurine*

بوربورين  
مُركب بلوري برتقالي أحمر صيغته  $C_{14}H_5O_2(OH)_3$   
ينصهر في الدرجة 256°س، يوجد على شكل غلوکوزيد في جذور نبات الفوّة، ويحضر بأكسدة الألizarين، يستعمل وخاصة في صناعة الأصبغة.

453 putrefaction  
*putréfaction*  
Lat. putrefactio (v.putrefacere)

تفسخ  
تفتكك المواد العضوية وبخاصة التقويض اللاهوائي للبروتينات بفعل البكتيريا والفطور.

454 pycnometer  
*pycnomètre*

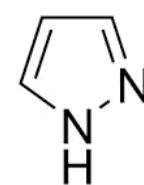
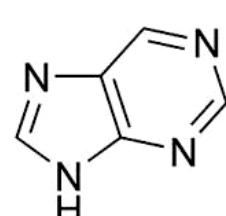
مقاييس الكثافة  
انظر picnometer

455 pyrazine  
*pyrazine*

بيرازين  
قاعدة بلورية ضعيفة صيغتها  $C_4H_4N_2$ ، تحضر بتقطير البيبارازين مع غبار الزنك، تسمى أيضاً paradiazine.

456 pyrazole  
*pyrazole*

بيرازول  
قاعدة بلورية ضعيفة صيغتها  $HN\text{CHCHCH}_2$  تنصهر بين الدرجتين 68-70°س وتغلي بين الدرجتين 186-188°س



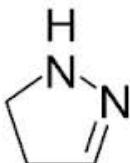
ذوابة في الماء والغَوْل، تحضر بتفاعل الأسيتيلين مع الديازوميتان، ويستعمل مادة متوسطة ومثبّتاً لزيوت التزيلق.

457 pyrazoline

بيرازولين

*pyrazoline*

مشتق بيرازولي صيغته  $\text{HNNCHCH}_2\text{CH}_2$ ، يغلي في الدرجة  $144^\circ\text{S}$ ، يحضر بتفاعل الميدرازين مع الأكرولين، ويستعمل في الاستطاع العضوي.



458 pyrazolone

بيرازولون

*pyrazolone*

صبغ صيغته  $\text{C}_3\text{H}_4\text{N}_2\text{O}$ ، في بنية الجزيئية المجموعاتن  $=\text{C}=\text{C}-\text{N}=\text{N}-$  يستعمل في صبغ الحديد والصوف.

459 pyrex glass

زجاج بيركس

*verre pyrex*

صنف من الزجاج يقاوم الحرارة والمواد الكيميائية.

460 pyridine

بيريدين

*pyridine*

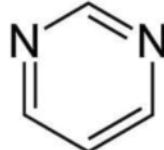
قاعدة سامة صيغتها  $\text{NC}_5\text{H}_5$  تشبه حلقتها حلقة البنزين وقد استبدلت فيها ذرة N بذرة C؛ تغلي في الدرجة  $116^\circ\text{S}$  وتجمد في الدرجة  $-42^\circ\text{S}$ .

ذوابة في الماء والغَوْل والإيتر، تنشأ منتجًا ثانويًا من تكرير الفحم وتصطنع من الأسيتالدهيد والأمونيا. تستعمل مذبيًا وفي صناعة المطاط وممسخ الغَوْل ومضادًّا لـ denaturation. انظر

461 pyrimidine

*pyrimidine*

مرَكَب عضوي حلقي متغاير صيغته  $\text{N}_2\text{C}_4\text{H}_4$  في جزيئه ذرتا آزوت في الموقعين 1 و 3.



تعد مشتقاته الموجودة طبيعياً مكونات أساسية للحموض النوويه ولبعض التمايم الإنزيمية، ويستعمل بعضها في الطب وفي الأبحاث الحيوية الكيميائية.

462 pyrite

*pyrite*

معدن قاسي أصفر صيغته  $\text{FeS}_2$  ذو بريق فلزي، يستعمل في تحضير الكبريت وثنائي أكسиде وحمض الكبريتيك وغيرها.

463 pyro-

ناري، حراري: سابقة

*pyro-*

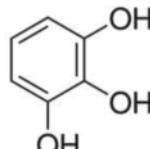
سابقة تدل على التكوّن بفعل الحرارة، وبخاصة على تكون حوض لاعضوية بفقد جزيء ماء من جزيئين من حوض أورتو أو بارا الموافقة لها، مثل حمض ناري الفسفوريك.

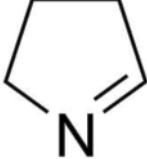
464 pyrogallol

*pyrogallop*

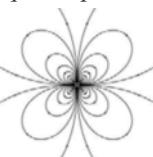
بيروغالول

مرَكَب بلووري صيغته  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})_3$ ، ينصهر في الدرجة  $132.5^\circ\text{S}$ ، ويغلي في الدرجة  $309^\circ\text{S}$ ، ذواب في الماء والغَوْل، يحضر بتسخين حمض الغاليك في محمٌ مع ثلاثة أمثال وزنه من الماء، سام، يستعمل في صناعة الأصبغة والمواد المتوسطة وفي الطب عمِيل احتزال، وفي تحليل الغازات، حيث يمتصل الأكسجين.



<p><b>465 pyrogen</b> <i>pyrogen</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- صفة لما يسبب الحمى أو ارتفاع درجة الحرارة.</li> <li>- مركب يتكون بفعل الحرارة.</li> <li>- عنصر يمتاز بقابلية الشديدة للاشتعال مثل الكبريت والفسفور.</li> </ul>	<b>مُحَمّ، ملتهب</b> <b>pyrrole</b> 	<p>يتحول عند تهذيبه بالماء إلى حمض الكبريتيك ويخضر بتفاعل ثلاثي أكسيد الكبريت <math>S_2O_3</math> مع حمض الكبريتيك الدخاني.</p>
<p><b>466 pyrroline</b> <i>pyrroline</i></p> 	<b>بيرولين</b> <b>pyrroline</b> <p>مُركب قاعدي صيغته <math>C_4H_7N</math>, متوسط بين البيرول والبيروليدين وهو سائل مدخن يحضر باختزال البيرول.</p>	<b>بيرول</b> <p>مُركب سام عديم اللون متغاير الحلقة صيغته <math>C_4H_5N</math>, يغلي في الدرجة <math>130^{\circ}\text{S}</math> ويتجدد في الدرجة <math>-24^{\circ}\text{S}</math>, يحضر بتقطير قطران الفحم الحجري ويصطنع بتفاعل الأمونيا مع الفُوران فوق حفاز من أكسيد الألومنيوم ويستعمل في صنع مواد صيدلانية.</p>
<p><b>467 pyrolyse(v)</b> <i>pyrolyser</i></p> <p>يحول مركباً بفعل الحرارة ودون أكسدة، إلى مادة أخرى أو أكثر، كما يحدث بالتقطير الإتلافي؛ لا تقتصر دلالة هذا المصطلح على التفكك فقط بل قد تعني المصاومة ونشوء مركبات بأوزان جزيئية مرتفعة. انظر .isomerism</p>	<b>يحلّ بالحرارة</b> <b>pyrolyse(v)</b> <p>تحوّل مركباً بفعل الحرارة ودون أكسدة، إلى مادة أخرى أو أكثر، كما يحدث بالتقطير الإتلافي؛ لا تقتصر دلالة هذا المصطلح على التفكك فقط بل قد تعني المصاومة ونشوء مركبات بأوزان جزيئية مرتفعة. انظر .isomerism</p>	<b>بيروليدين</b> <b>pyrrolidine</b> <p>أمين ثانوي متغاير الحلقة صيغته <math>C_4H_9N</math>, يحضر باختزال البيرول، يغلي في الدرجة <math>87^{\circ}\text{S}</math> ويجمد في الدرجة <math>-60^{\circ}\text{S}</math> ذواب في الماء والغَوْل، يستعمل مادة متوسطة في صنع مواد صيدلانية ومبعيدات الفطور والمحشرات ومسرعات فلكنة المطااط.</p>
<p><b>468 pyrophosphoric acid</b> <i>acide pyrophosphorique</i></p> <p>حمض ناري الفسفوريك <math>H_4P_2O_7</math>, يميل إلى التصلب عند بقائه طويلاً في درجة حرارة الغرفة، يتحول بسرعة عند تهذيبه بالماء إلى حمض أورتوالفسفوريك، يحضر بتسخين حمض الفسفوريك حتى بين الدرجتين 250 و <math>260^{\circ}\text{S}</math>, يستعمل حفازاً وفي صناعة الإسارات العضوية الفسفاتية.</p>	<b>حمض ناري الفسفوريك</b> <b>acide pyrophosphorique</b> <p>حمض ناري الفسفوريك <math>H_4P_2O_7</math>, يميل إلى التصلب عند بقائه طويلاً في درجة حرارة الغرفة، يتحول بسرعة عند تهذيبه بالماء إلى حمض أورتوالفسفوريك، يحضر بتسخين حمض الفسفوريك حتى بين الدرجتين 250 و <math>260^{\circ}\text{S}</math>, يستعمل حفازاً وفي صناعة الإسارات العضوية الفسفاتية.</p>	<b>حمض البيروفيك</b> <b>acide pyruvique</b> <p>حمض صيغته <math>CH_3COCOOH</math>, سائل ذو رائحة تشبه حمض الأسيتيك، يجمد في الدرجة <math>14.6^{\circ}\text{S}</math> ويغلي في الدرجة <math>165^{\circ}\text{S}</math>, يمتزج مع الماء والغَوْل والإيتري ويحضر بنزع الماء من حمض الطرطيك بتقطيره مع سلفات البوتاسيوم الحامضة، يستعمل في أبحاث الكيمياء الحيوية.</p>
<p><b>469 pyrosulfuric acid</b> <i>acide pyrosulfurique</i></p> <p>حمض ناري الكبريتيك <math>H_2S_2O_4</math></p>	<b>حمض ناري الكبريتيك</b> <b>acide pyrosulfurique</b> <p>حمض زيتني القوام قليل الثبات صيغته <math>H_2S_2O_4</math></p>	

# - Q -

<b>1 quadrat</b>	رباعيٌّ	<b>7 qualitative</b>	كيفيٌّ
<i>quadrat</i>		<i>qualitatif</i>	
Lat. <i>quadratus</i>		Lat. <i>qualitativus</i>	
ما كان قريباً من المربع (square) في شكله.		ما يرتبط بالكيفية أو يدل عليها.	
<b>2 quadratic</b>	تربيعيٌّ	<b>8 qualitative analysis</b>	تحليل كيفيٌّ
<i>quadratique</i>		<i>analyse qualitative</i>	
ما له في صيغته حدودٌ أعلىها مرتبة من الدرجة الثانية.		تحليل كيميائي يهدف إلى تعرُّف مكونات مزيج دون كميّاتها، أو إلى كشف وتحديد العناصر والجذور دون مقاديرها في مركبٍ نقيٍّ.	
<b>3 quadruple</b>	رباعيٌّ		
<i>quadratique</i>			
- ما تكون من أربع وحدات.			
- ما كان أكبر أربع مرات من سواه: عدداً أو قيمة أو قياساً.			
<b>4 quadruple point</b>	نقطة رباعية	<b>9 quality</b>	جودة
<i>point quadratique</i>		<i>qualité</i>	
نقطة تمثل بمجموعة شروط يولد تحقيقها أربعة أطوار متوازنة في جملة فизيائية - كيميائية، مثل الجليد وبخار الماء والملح و محلول ملحي مشبع.		Lat. <i>qualitas</i>	
<b>5 quadruplet</b>	رباعية		
<i>quadruplet</i>			
	مجموعة من أربعة مكونات من نوع واحد.		
<b>6 quadrupole</b>	رباعي الأقطاب	<b>11 quanta</b>	كوانتا، گُموم
<i>quadrupôle</i>		<i>quanta</i>	
	جملة من ثنائية قطب كهربائين دُوَي عزمين كهربائين متساوين قيمة ومتعاكسين اتجاهًا.		
			جمع كوانتم. انظر <i>quantum</i> .
		<b>12 quantic</b>	كواتي، گُموسي
		<i>quantique</i>	
		Lat. <i>quantus</i>	
			ما يدل على الكوانتم وما يرتبط به.
		<b>13 quantification</b>	تقديرٌ كمّيٌّ
		<i>quantification</i>	

إدخال عنصر الكمية، أي إعطاء قيمة عدديّة، لمقدار مقيس، مثل تحويل معطيات تحليل كيكي إلى معطيات تحليل كميّ.	20 <b>quantum chemistry</b> <i>chimie quantique</i> فرع من الكيمياء الفيزيائية يطبّق قوانين ميكانيك الكم لتفسير ظواهر كيميائية.
14 <b>quantitative</b> <i>quantitatif</i> Lat. <i>quantitas</i> ما يرتبط بالكمية والمقدار أو يدل عليهما.	21 <b>quantum mechanics</b> <i>mécanique quantique</i> - ميكانيك الظواهر التي تفسّر بتطبيق نظرية الكم عليها. - ميكانيك يتم بدراسة التأثيرات بين المادة والإشعاع بدلاله مقادير من رتبة كم الطاقة يمكن ملاحظتها، مثل توافرات الخطوط الطيفية وشداها.
15 <b>quantitative analysis</b> <i>analyse quantitative</i> تحليل كميّي تحليل كيميائي يهدف إلى تحديد النسب المئوية لمكونات مزجج، أو إلى تحديد مقادير العناصر والمجموعات في مركبٍ نقيٍّ.	22 <b>quantum number</b> <i>nombre quantique</i> واحد من أربعة أعداد صحيحة، أو أنصافها، تحدد مقدار دلالة ما، مثل الطاقة أو العزم الزاوي، وتأخذ قيمًا محددة فقط، وهي العدد الكُمومي الرئيسي ( <i>n</i> ) والعدد الكُمومي الشانوي ( <i>l</i> ) والعدد الكُمومي المعنطيسي ( <i>m</i> ) والعدد الكُمومي السبياني ( <i>s</i> ).
16 <b>quantity</b> <i>quantité</i> Lat. <i>quantitas</i> ما يرتبط بمقدار شيءٍ أو يدل عليه.	23 <b>quantum state</b> <i>état quantique</i> - الحالة الطافية لذرة محددة بدلاله توافرات خطوطها الطيفية المميزة. - الحالة الطافية لإلكترون محددة بدلاله قيم أعداده الكُمومية، مثل إلكترون ذرة هيدروجين في حالته الطافية الأساسية حيث:
17 <b>quantization</b> <i>quantification</i> تكمية وضع شيءٍ أو أمرٍ في حالة كُمومية محددة والدلالة عليها بمضاعفات مقدار كُمومي محدّد. - التغيير عن ظاهرة، مثل الإشعاع أو الفعل الكهرومغناطيسي، بدلاله اعتبارات الميكانيك الكُمومي.	$s = \pm \frac{1}{2}, m = 0, l = 0, n = 1$
18 <b>quantization of energy</b> <i>quantification d'énergie</i> القول بأن طاقة جسيم لا يمكن أن تأخذ إلاً قيمة من مجموعةٍ قيمٍ محددة.	24 <b>quantum theory</b> <i>théorie quantique</i> نظرية الكم نظرية وضعها ماكس بلانك مفادها أن طاقة جملة
19 <b>quantum</b> <i>quantum</i> الواحدة الأساسية لطاقة إشعاع كهرومغناطيسي وتساوي جداء توافره <i>v</i> في ثابتة بلانك <i>h</i> . $E = h \cdot v$	

	(أو أي مقدار فيزيائي آخر فيها) تغير بمقدادير محددة فقط.	- مكون من أربعة أجزاء أو مكونات.
25 quantum transition	انتقال كُمومي <i>transition quantique</i>	- ما جرى في جزيئه استبدال في الموقع الرابع.
	تحول فجائي لجسيم، مثل ذرة أو إلكترون، من حالة طاقية محددة إلى حالة طاقية محددة أخرى، بامتصاص أو إصدار كواتسوم واحد أو أكثر من طاقة إشعاعية. يسمى أيضاً quantum jump.	- ما حوى ذرة، مثل ذرة آزوت، متصلة بأربع روابط بجذور عضوية $\cdot R_4N^+$ .
26 quantum yield	مردود كُمومي <i>rendement quantique</i>	30 quaternary ammonium salt ملح أمونيوم <i>sel d'ammonium quaternaire</i> رباعي واحد من صنف واسع من قواعد قوية وأملاحها هي مركبات للأمونيوم استبدلت فيها جذور عضوية بذرات الهيدروجين الأربعة، تمثل بذرة N مركزية تكون مع الجذور العضوية المرتبطة بها هابطة الملح، ويكون صaudته جذرٌ حمضي سالب.
	نسبة عدد الإلكترونات الضوئية المحرّرة في عملية كهرضوئية إلى عدد كُمومات الإشعاع المتتصة. يسمى أيضاً quantum efficiency	31 quaternary silver فضة رباعية <i>argent quaternaire</i> خليطة من فضة مع ثلاثة عناصر أخرى تستعمل في سكّ النقود المعدنية ومثالها خليطة من 50% فضة و 40% نحاس و 5% من كل من النيكل والزنك.
27 quark	كوارك <i>quark</i>	32 quench إطفاء، سقي <i>trempe</i> - التبريد السريع للفلزات والخلائط الساخنة بغمرها في ماء أو زيت أو سائل بارد.
	وحدة افتراضية تحمل شحنة كهربائية تعادل ثلث أو ثلثي شحنة الإلكترون، ويمكن أن تكون نظرياً، العديد من الجسيمات الأولية.	- التبريد السريع للفلزات والخلائط المصهورة، فإذا كان زمن التبريد قصيراً جداً، أي أقل من ثانية، يكون المنتج عديم الشكل أو ذاتية شبه زجاجية، لعدم حدوث أي تبلور فيه.
28 quartz	كوارتز <i>quartz</i>	33 quench aging تقادم بالإسقاء <i>vieillissement par extinction</i>
		ثنائي أكسيد السيليسيوم الطبيعي صيغته $SiO_2$ يعد أكثر المعادن انتشاراً بعد الفلدسبار (سيليكات البوتاسيوم والألومنيوم)، ينصهر في الدرجة $1713^\circ\text{S}$ ، لا ينحل في الحموض، عدا الحمض $HF$ ، ويتأثر قليلاً بالقلويات.
29 quaternary	رباعي، رباعي <i>quaternaire</i>	

تعيّقُ محَرْضٌ بتبريد سريع بدءاً من درجات حرارة مرتفعة.

**34 quench hardening** تقسيمة بالإسقاء *durcissement par extinction* تقسيمة خلائط حديدية، محَرَّضة بتبريد سريع بدءاً من درجات حرارة أعلى من مجال تحولها. انظر transformation range

**35 quenching** إطفاء، إخاد، إسقاء *extinction, trempe* - تغيير الخصائص الميكانيكية للفلزات والخلائط، مثل القساوة، بغمرها بسرعة في زيت أو ماء بارد. - إجراء يُتَّبَّعُ لوقف تفاعل كيميائي. - تنافص تأثِّرٍ جزيء مثار بسبب تداخل ما.

**36 quenching bath** حمام إسقاء *bain d'extinction* حمام من زيت أو ماء أو سائل آخر يغمر فيه فلز أو معدن مسخن بغية تقسيمه.

**37 quick** سريع، نشيط *rapide, vif* سابقة تدل على النشاط والحيوية.

**38 quick lime** كلس (جير) حي *chaux vive* الناتج الصلب الأول من تكليس حجر الكلسي.

**39 quick silver** فضة سريعة *argent vif* الاسم القديم للزئبق. انظر mercury.

**40 quinaldine** كينالدين *quinaldine* سائل زيتى القوام عديم اللون صيغته  $C_9H_6NCH_3$

يغلي بين الدرجتين  $216^{\circ}\text{S}$  ويتجدد في الدرجة  $2^{\circ}\text{S}$ ، ذواب في الغَوْل والإيتير، يؤخذ من قطران الفحم الحجري ويحضر بتفاعل الأنيلين والباردالهيد مع حمض الهيدروكلوريك بالتسخين. يستعمل في صنع الأصبغة والمواد الصيدلانية ومواد كيميائية عضوية دقيقة ومشعرًا في تفاعلات التعديل الحمضيّة - القاعدية.

**41 quinhydrone** كينهيدرون *quinhydrone* مُرَكَّب بلوري ذو بريق فلزي ولون رمادي غامق صيغته  $C_6H_4O_2C_6H_4(OH)_2$ ، يتسامي في الدرجة  $171^{\circ}\text{S}$ ، ذواب في الغَوْل والإيتير، قليل الذوبان في الماء، يحضر بأكسدة الهيدروكينون بشائي كرومات الصوديوم، يستعمل محلوله المشبع مشعرًا في قياس قيم pH.

**42 quinhydrone electrode** مسرى الكينهيدرون *électrode de quinhydrone* مسرى مصنوع من سلك بلاستيني مغمور في محلول مشبع بالكينهيدرون، يستعمل مسرى معياريًا عكوسًا في قياس pH.

**43 quinine** كينين *quinine* مُرَكَّب قلواني على شكل بلورات أو مسحوق، صيغته  $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot 3H_2O$ ، ذو طعم شديد المرارة يساري التدوير، ذواب في الغَوْل والإيتير، يؤخذ من لحاء شجر الكينا، ويستعمل وأملاحه في الطب

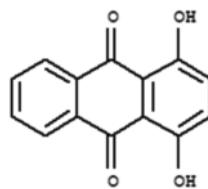
لمعالجة الملاريا، وكانت الجيوش تُقْسِر الجنود على تناوله.



## 44 quinizarin

*quinizarine*

مُركب بلوري بلون أحمر مصفر صيغته

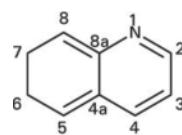
 $C_{14}H_6O_2(OH)_2$ 

مُصاوغ للأليزارين، ينضر  
بين الدرجتين 194° و 195° س، ذواب في  
الماء الساخن والغَوْل والإيتروحمض الكبريتيك،  
يستعمل مضاد أكسدة وفي صنع الأصبغة.

## 45 quinoline

*quinoline*

مُركب نتروجيني قاعدي زيتوي القوام صيغته

C<sub>9</sub>H<sub>7</sub>N، يخلي في الدرجة

238° س ويتجمّد في الدرجة

15° س، ذواب في الماء

كينولين

*quinoline*

مُركب نتروجيني قاعدي زيتوي القوام صيغته

\* \* \*

والغَوْل، يؤخذ بتقطير قطران الفحم الحجري، ويعُصر من الأنيلين والتربوزين، يتأكسد إلى حمض الــكينولينيك، وحمض الــنيكوتينيك، يعد المركب الأساسي لعدد من القلوانيات مثل الكينين، يستعمل في الطب لمعالجة الملاريا وفي صنع الأصبغة.

## 46 quinolinic acid

*acide quinolinique*

حمض بلوري صيغته C<sub>5</sub>H<sub>3</sub>N(COOH)<sub>2</sub>، يحضر بأكسدة الكينولين، ويُنتج حمض الــنيكوتينيك، عند تسخينه.

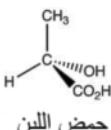
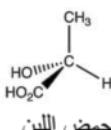
## 47 quinone

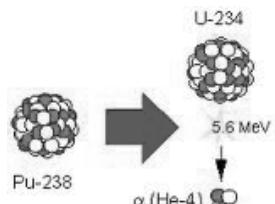
*quinone*مُركب عطري ثنائي الكيتون صيغته C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>، ذو

روابط مزدوجة متراقة، يوجد على ثلاثة أشكال أورتو وميتا وبارا، أهمها الشكل بارا،

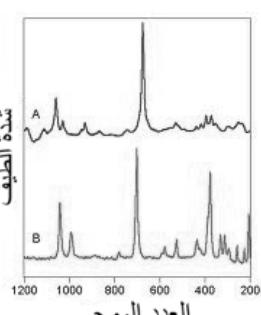
ذواب في الغَوْل والإيترو، قليل الذوبان في الماء الحار، يحضر بأكسدة الأنيلين بحمض الكبريتيك، يستعمل عميل أكسدة، وفي صنع مبيدات الفطور والأصبغة والمهيدروكينون.

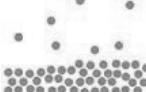
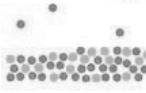
# - R -

<b>1 RNA</b>	رنا (الحمض الريبي النووي)	<b>6 racemic mixture</b>	مزيج راسيمي	
<i>R NA</i>	.ribonucleic acid	<i>mélange racémique</i>		
	انظر		مزيج خامل ضوئياً مكون من مقدارين متساوين من متصاوغين فعالين ضوئياً أحدهما يميني التدوير والآخر يساريه، يدل عليه عادة بـ( dl ) أو بـ( + ).	
<b>2 racemase</b>	راسيماز			
<i>racémase</i>				
	أحد عدة إنزيمات تُحفّز عملية الرسمزة، توجد في البكتيريا خاصة. انظر .racemization			
<b>3 racemate</b>	راسيمات	<b>7 racemization</b>	رسمزة، تَعْنَتُد	
<i>racémat</i>		<i>racémisation</i>		
	- ملح أو إستر حمض راسيمي.		تحويل حراري أو كيميائي لمركب فعال ضوئياً إلى شكله غير الفعال، حيث يتتحول نصف مقداره إلى متحايله (enantiomer)، صورته في المرآة، فينشأ مزيج من متصاوغين أحدهما يميني التدوير والثاني يساريه، يفتح التأثير الضوئي لأحدهما تأثير الآخر.	
<b>4 racemic</b>	راسيمي، عنقودي			
<i>racémique</i>				
Lat. <i>racemus</i>	ما يرتبط بحمض راسيمي أو يشتق منه.			
<b>5 racemic acid</b>	حمض راسيمي	<b>8 rad</b>	راد	
	<i>acide racémique</i>	<i>rad</i>		
	حمض غير فعال ضوئياً، يتكون من جزأين متساوين من حمضين متصاوغين أحد هما يساري التدوير والثاني يميني، يمكن الفصل بينهما. وكان حمض الطرطريك أول حمض راسيمي أمكن تعرّفه، ويوجّد بشكله اليميني غالباً في عصير العنب، وينشأ بأكسدة المانitol وبطرق أخرى. انظر .mannitol		واحدة الإشعاع المؤين المعبرة عن امتصاص منه إرغة في كل غرام من المادة المؤينة أيّاً كان مصدر الإشعاع.	
		<b>9 radial</b>	شعاعي، نصف قطرى	
		<i>radial</i>		
		Lat. <i>radialis</i>		
			ما يصدر على شكل شعاع أو ما يدل عليه. انظر .radius	
			<b>10 radial quantum number</b>	العدد الكمومي
	حمض اللبن	حمض اللبن	<i>nombre quantique radial</i>	الشعاعي

	عدد صحيح مرتبط بالكون الشعاعي لعزم إلكترونٍ ذرّيٍّ في واحدة من حالاته المستقرة الممكنة.	كيمياء إشعاعية <i>chimie de rayonnement</i> فرع من الكيمياء يهتم بدراسة التأثيرات الكيميائية التي تسببها الأشعة النووية بخاصة في المادة.
11 <b>radiant</b> <i>radiant, rayonnant</i>	مشعٌ ما يُصدر حزمة من أشعة.	
12 <b>radiant energy</b> <i>énergie radiante</i>	طاقة إشعاعية طاقة تنتقل على شكل حركة موجية مثل طاقة أمواج كهرومغناطيسية كأمواج الراديو والأشعة تحت الحمراء والأشعة الضوئية وسوها.	طاقة إشعاعية <i>énergie de rayonnement</i> .radiant energy انظر
13 <b>radiant flux</b> <i>flux rayonnant</i>	تدفق الإشعاع معدل إصدار طاقة مشعة أو انتقالها عبر منطقة محددة، يقاس تدفقها بالواط.	
14 <b>radiant heat</b> <i>chaleur rayonnante</i>	حرارة إشعاعية الحرارة المتقللة على شكل إشعاع، خلافاً لتلك المتقللة بالانتقال أو الحمل.	جزر -
15 <b>radiant intensity</b> <i>intensité du rayonnement</i>	شدة الإشعاع الطاقة الصادرة من منبع مشع في الثانية وفي واحدة الزوايا المحسّنة في اتجاه معين وفي شروط يُعد المتبوع فيها نقطياً.	- مكون أساسي في مركب كيميائي. - مجموعة ذرات تشارك كوحدة متکاملة في سلسلة التفاعلات الكيميائية، مثل الجذر $\text{CH}_3^-$ ، ويدل على الجذور العضوية غالباً بالحرف R. - مجموعة أيونية تحمل شحنة كهربائية واحدة أو أكثر، موجبةً أو سالبة مثل $\text{SO}_4^{2-}$ ، $\text{NH}_4^+$ ، $\text{OH}^-$ ،
16 <b>radiation</b> <i>rayonnement</i> <i>radiatio (v.radiare)</i>	إشعاع آلية إصدار طاقة على شكل أمواج، مثل الأمواج الكهرومغناطيسية، أو على شكل جسيمات، مثل الجسيمات ألفا وبيتا.	أنصاف قطرات جمع نصف قطر. انظر radius
17 <b>radiation chemistry</b> <i>chimie de rayonnement</i>		
18 <b>radiation energy</b> <i>énergie de rayonnement</i>		
19 <b>radiation material</b> <i>matière rayonnante</i>		مادة مشعة مادة تصدر إشعاعاً.
		
20 <b>radical</b> <i>radical</i> Lat. <i>radicalis</i>		
21 <b>radii</b> <i>rayons</i>		
22 <b>radio-</b> <i>radio-</i>		راديوسي، مشع سابقة تدل على الإشعاع.

23	<b>radioactive</b> <i>radioactif</i>	إشعاعي، مشع ما يدل على النشاط الإشعاعي أو يرتبط به، انظر .radioactivity	
24	<b>radioactive chain</b> <i>chaîne radioactive</i>	سلسلة إشعاعية .radioactive series	نترونات انظر
25	<b>radioactive constant</b> <i>constante radioactive</i>	ثابتة إشعاعية ثابتة النشاط الإشعاعي، يرمز لها بـ $\lambda$ في العلاقة $I_t = I_0 e^{-\lambda t}$ حيث $I_0$ شدة النشاط في اللحظة $t_0$ و $I_t$ شدته في اللحظة $t$ و $e$ قاعدة اللوغاريتم النيري.	نشاط إشعاعي ظاهرة اكتشفها بيكريل سنة 1895، تتجلّى بإصدار طاقة إشعاعية من عناصر مشعة نتيجة تفكّك نواها الذرية وتخلّلها، يصاحبها إطلاق الجسيمات ألفا وبيتا وأحياناً الأشعة غاما.
26	<b>radioactive decay</b> <i>dégradation radioactive</i>	تفكّك إشعاعي تفكّك نوى ذرات عناصر مشعة إثر إصدارها الجسيمات ألفا وبيتا والأشعة غاما، مثل التفكّك الذي يعنيه الراديوم 226 بإصدار الجسيم ألفا ونشوء الرادون 222.	كربون مشع نظير طبيعي مشع للكربون مثل النظير $^{14}\text{C}$ الذي يعد حالة خاصة من النشاط الإشعاعي المحرّض بالأشعة الكونية في طبقات الجو العليا حيث تُرجم نتروناتها ذرات الأزوت مولدة النظير $^{14}\text{C}$ . عمره النصفاني 5580 سنة يستعمل في التاريخ وفي دراسات إيضاح آليات التفاعلات الكيميائية. ومنه أيضاً النظير $^{11}\text{C}$ .
27	<b>radioactive element</b> <i>élément radioactif</i>	عنصر مشع عنصر طبيعي، مثل اليورانيوم، أو صنعي، مثل الرادون، يُصدر إشعاعاً نتيجة تغيرات تحدث في نواته.	تاریخ بالکربون المشع طريقة في تقدير أعمار ترجع إلى نحو 10000 سنة، تستعمل نظير الكربون المشع $^{14}\text{C}$ ، وذلك بتحديد نسبة المثوية في عينة محضرة بعناية، مما يعين عمرها استناداً إلى العمر النصفاني لهذا النظير الذي امتصشه العينة من غاز $\text{CO}_2$ في الجو قبل قرون مضت واحتزنته.
28	<b>radioactive series</b> <i>série radioactive</i>	سلسلة إشعاعية مجموعة عناصر مشعة تتولّد بتفكّك نوى العنصر الأم الأطول عمراً منها وفقدانها المتالي للجسيمات ألفا وبيتا. كلها مشعة عدا النواتج الأخيرة منها فهي نظائر مستقرة للرصاص أو البيزموت.	کیمیاء إشعاعیة radiochemistry

كيمياء المواد المشعة والظواهر التي تتضمن دراسات الاقناء. تستعمل في الطب والبيولوجيا والزراعة.	النادرة، يقع في الفصيلة صفر من الجدول الدوري، عمره النصفى 3.8 يوماً، أقل الغازات المعروفة إذ بلغ كثافته 9.72، ينشأ من تفكك الراديوم وله مثل استعمالاته في الطب.
33 <b>radioisotope</b> <i>radioisotope</i> ناظير مُشع شكل ناظير لعنصر طبيعي أو صنعي نشيط إشعاعياً، يُحضر بقذف نظائر مستقرة بالنترونات في مفاعل نووي. تستعمل النظائر المُشعنة عوامل تشخيص ومعالجة في الطب وفي دراسات الاقناء البيولوجية.	مفعول رامان <i>effet Raman</i> تَغَيِّر تردد ضوءٍ وحيد اللون وتَبَدَّل طوره عند اجتيازه وسطًا شفافاً.
34 <b>radium</b> <i>radium</i> راديوم عنصر مُشع رمزه Ra عدده الذري 88 وكتلته الذرية النسبية 226.0254. اكتشفه الزوجان بير وماري كوري سنة 1898، ينتمي في الدرجة 700° س ويغلي في الدرجة 1140° س، ينحل في الماء مطلقاً، يقع في الفصيلة IIa من الجدول الدوري، وله 14 ناظيراً مُشعًا يستعمل منها فقط الناظير 226 وعمره النصفى 1620 سنة، تفكك نواته بإصدار الجسيمات ألفاً وبيتاً والأشعة غاماً، يؤخذ من خام البتسبيلند ويستعمل في الطب لمعالجة الأورام السرطانية وفي التصوير الشعاعي.	طيف رامان <i>spectre de Raman</i> مجموعة الترددات المميزة الملاحظة عند تَشَتُّت ضوءٍ وحيد اللون لدى عبوره وسطاً شفافاً. 
35 <b>radius</b> <i>rayon</i> Lat. <i>radius</i> نصف قطر قطعة مستقيمة تمتد من مركز دائرة إلى محيطها، أو من مركز كرة إلى سطحها.	رَنْخ <i>rance</i> Lat. <i>rancidus</i> ما له رائحة وطعم كريهان بسبب تفككه أو لتبدلٍ كيميائي طرأ عليه، مثل دَسَم رَنْخ.
36 <b>radon</b> <i>radon</i> عنصر غازي مُشع رمزه Rn عدده الذري 86 وكتلته الذرية النسبية 222.02. من مجموعة الغازات	عشوائي <i>hasard</i> يفتقر إلى الانظام والترتيب.  خطأ عشوائي <i>erreur fortuite</i> خطأ إحصائي لا يتكرر إذ يرجع كله إلى عامل المصادفة، بخلاف الخطأ المنهجي. انظر <i>systematic error</i> .

42	<b>random variable</b> <i>variable fortuite</i>	متحوّل عشوائي متحوّلٌ تابعٌ لِتِيْجَة دراسة إحصائية، لِكُلّ خَرْجٍ مِنْهَا احْتِمَالٌ حدَوِيٌّ مُحدَّد.	طِيَارَة، وَغَيْر قَابِلَة لِلتَّفَكُّكَ، يَنْتَسِب مَعَ كَسْرَهَا الْمُولِي فِي الْمُحَلُولِ النَّاشرِ.
43	<b>randomization</b> <i>distribution au hazard</i>	عشوائية طِرِيقَة تَسْتَعْمِلُ فِي الْدِرَاسَاتِ الإِحْصَائِيَّة لِلإِقْلَالِ مِنْ تَأْثِيرِ مَتَحُولَاتٍ غَيْرِ التِّي تَهْتَمُ الْدِرَاسَةُ بِهَا، أَوْ لِإِلغَائِهَا.	 منْذِبٌ نَفِيٌّ
44	<b>randomness</b> <i>caractère de hasard</i>	عشوائية حَالَةٌ أَوْ صَفَةٌ شَيْءٌ عَشَوَائِيٌّ.	 منْذِبٌ نَفِيٌّ + مَذَابٌ
45	<b>Raney nickel</b> <i>nickel de Raney</i>	نيكل راني مسحوق فلزي فائق النعومة من عنصر النيكل، أو بلورات منه أو معلقَّ غَوْلِيٌّ، يَحْضُرُ مِنْ خليطَةٍ من أجزاء متساويةٍ من النيكل والألومنيوم، يُحَلُّ الألومنيوم منها في محلول ساخنٍ من هيدروكسيد الصوديوم ويُغَسِّلُ النيكل المتَّبقي بشدة. يَشْتَغلُ تلقائياً فِي المَوَاءِ، لِذَلِك يَحْفَظُ فِي الماءِ أَوْ فِي الغَوْلِ، يَسْتَعْمِلُ وسِيطًا في تفاعلات هدرَةِ المُرْكَبَاتِ العَضْوَيَّةِ.	نادر
46	<b>rankine</b> <i>rankine</i>	رانكين سلِّمٌ لِدَرَجَاتِ الْحَرَارةِ الْمُطَلَّقَةِ وَاحِدَتِ الدَّرَجَةِ فِيْهَا إِنْهَايِتْ، وَحيثُ تَعْدُ دَرَجَةُ تَجمِّدِ الماءِ فِيهِ مَسَاوِيَّةٌ 491.69° س. وَدَرَجَةُ غَلِيَانِهِ 671.69° س.	عنصرٌ تَرَابِيٌّ نادر
47	<b>Raoult's law</b> <i>loi de Raoult</i>	قانون راؤول قانونٌ فِيِ الْكِيمِيَاءِ الْفِيُزِيَاَيَّةِ يَنْصُّ عَلَى أَنْ انْخَفَاضَ ضَغْطَ بَخَارِ سَائِلٍ نَفِيٍّ عَنْدِ حَلَّ مَادَةٍ مَذَابَةٍ فِيهِ، غَيْرَ	غازٌ نادر
48	<b>rare</b> <i>rare</i>	Lat. <i>rarus</i> ما يَتَمَمِي إِلَى نَوْعٍ ضَئِيلٍ الْعَدْدُ مِثْلُ غَازِ نَادِرٍ (rare gas).	نادر
49	<b>rare earth</b> <i>terre rare</i>	مجموعَةٌ مِنْ أَكَاسِيدَ فَلَزِيَّةٍ أَوْ مِنْ مَزَاجَهَا عُرِفَ بِهَا الاسمُ لِقلَةِ انتشارِهَا وَصَعْوَدَةِ تَعَرُّفِهَا.	ترابٌ نادر
50	<b>rare earth element</b> <i>élément de terre rare</i>	أَحَدُ مَجْمُوعَةِ تَضُمُّ خَمْسَةَ عَشَرَ عَنْصَرًا فَلَزِيًّا تَشْغُلُ مَكَانًا خَاصًا فِيِ الْجَدْوَلِ الدُّورِيِّ لِلْعَناصِرِ، وَتَقْعُدُ أَعْدَادُهَا الْذَرِيَّةُ بَيْنَ الْعَدْدَيْنِ 57 (اللانثانوم) وَ71 (اللوتيسبيوم)، وَهِيَ كُلُّهَا عَناصِرٌ طَبِيعِيَّةٌ، لِوَاحِدٍ مِنْهَا فَقْطَ نَشَاطٌ إِشْعاعِيٌّ، جُمِعَتْ فِي زَمْرَةٍ وَاحِدَةٍ بِسَبِيلِ تَمَاثِلِ خَصَائِصِهَا الْكِيمِيَّيَّةِ بِرَغْمِ تَباينِ طَفِيفٍ فِي خَصَائِصِهَا الْفِيُزِيَاَيَّةِ.	عنصرٌ تَرَابِيٌّ نادر
51	<b>rare gas</b> <i>gaz rare</i>	أَحَدُ مَجْمُوعَةِ تَضُمُّ سَتَةَ عَنْصَرًا غَازِيَّةً هِيَ الْهِيلِيُومُ وَالْنِيُونُ وَالْأَرْغُونُ وَالْكَرْبُونُ وَالْكَرْبِينُونُ وَالْرَادُونُ.	غازٌ نادر

		ثابتة السرعة
		constante de vitesse
		مقدار عددي ثابت في عبارة سرعة التفاعل، يساوي هذه السرعة عندما تكون تراكيز المواد المتفاعلة متساوية واحدة التراكيز.
57	<b>rate constant</b> <i>constante de vitesse</i>	
		الخطوة المعينة للسرعة <i>étape déterminante la vitesse</i>
		أبطأ مرحلة في تفاعل كيميائي يجري على عدة مراحل، وتحدد سرعتها سرعة التفاعل.
58	<b>rate determining step</b> <i>étape déterminante la vitesse</i>	
		الخطوة المحددة للسرعة <i>étape limitante la vitesse</i>
		.rate determining step انظر
59	<b>rate limiting step</b> <i>étape limitante la vitesse</i>	
		سرعة التفاعل <i>vitesse de la réaction</i>
		.reaction velocity انظر
60	<b>rate of reaction</b> <i>vitesse de la réaction</i>	
		نسبة
61	<b>ratio</b> <i>rapport</i>	
		خارج قسمة مقدار على آخر من النوع ذاته.
62	<b>raw</b> <i>brut</i>	خام
		Lat. crudus
		- ما هو في حالته الطبيعية أو قريب منها. - ما تعوزه الدقة أو النعومة في الإناء.
63	<b>raw material</b> <i>matière première</i>	مادة أولية
		المادة الأساسية التي تصنع منها مواد أخرى، مثل البوكسيت للألومنيوم، والخشب للورق، والبترول للمواد الكيميائية ولأنواع الوقود.
64	<b>raw sugar</b> <i>sucré brute</i>	سكر خام

تقع في الفصيلة صفر من الجدول الدوري، كانت تعرف سابقاً بالغازات الخاملة للاعتقاد السائد في حينه أنها لا تشارك في أي تفاعل، وهو ما يصح الآن على الثلاثة الأولى منها فقط، في حين تشارك الثلاثة الأخرى في تكوين بعض المركبات. يفضل الكثيرون تسميتها بالغازات النبيلة. انظر noble gas.

52 **rare metal**  
*métal rare*

مصطلح غير دقيق يدل على أقل العناصر الفلزية انتشاراً في الطبيعة، وتتضمن فلزات الأترية القلوية والكروبيالت والجرمانيوم والبور والمنغنيز والموليبدن وسواها.

53 **rarefaction**  
*raréfaction*

منطقة ضغط منخفض في وسط تجاهه أمواج مثل الأمواج الصوتية.

54 **Raschig synthesis**  
*synthèse de Raschig*

طريقة تجارية لتصنيع الفنول تقوم على حلمهة كلور البنزين، المنتج من كلورة البنزين، بحمض الهيدروكلوريك بوجود الهواء.

55 **Rast method**  
*méthode de Rast*

طريقة في تحديد الأوزان الجزيئية للمركبات العضوية تعتمد على قياس انخفاض درجات انصهارها.

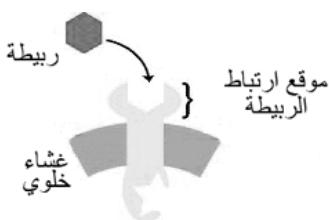
56 **rate**  
*taux, vitesse*

علاقة ثابتة بين مقدارين من شيئين مختلفين، مثل المسافة والזמן، حيث يُقدر أحدهما بدلالة واحدة الآخر.

	منتج صناعة السكر قبل تنقيته، يتكون من بلورات بلون أصفر باهت إلى بني مغطاة بطبقة من القطر.	69 reaction kinetic	حركة التفاعل <i>cinétique de la réaction</i> دراسة المراحل المتوسطة المختلفة التي يمر بها تفاعل كيميائي والعوامل المؤثرة فيها بغية إيضاح آليته وتحديد ها.
65 ray	شعاع <i>rayon</i> Lat. <i>raia</i>	70 reaction mechanism	آلية التفاعل <i>mécanisme de la réaction</i> مسار تفاعل كيميائي معبراً عنه بمجموعة معادلات.
	- خيط ضوئي يصدر من منبع متائل. - حزمة ذات مقطع لا متناه في الصغر تصدر من منبع ضوئي. - قطعة مستقيمة منطلقة من نقطة.	71 reaction molecularity	جزيئية التفاعل <i>molécularité de la réaction</i> عدد جزيئات المواد المتفاعلة، وتحدد غالباً من الطرف الأيسر في معادلة التفاعل.
66 rayon	حرير اصطناعي، رايون <i>rayon</i>	72 reaction of first order	تفاعل من المرتبة الأولى <i>réaction du premier ordre</i> تفاعل تتعلق سرعته بتركيز واحدة فقط من مواده المتفاعلة ولو شارك غيرها فيه.
	ليف صنعي نصف مُصنَّع قوامه السيلولوز المسترجَع المأخوذ من لب الخشب، ومنه نوعان رايون الفيسكوز ورايون الأسيتات ويتختلفان بطريقة تكون خيوطهما السيلولوزية. انظر <i>viscose process</i> .	73 reaction order	رتبة التفاعل <i>ordre de la réaction</i> مجموعقوى التي تُرفع إليها تركيز المواد المتفاعلة في المعادلة الدالة على سرعة التفاعل.
67 reactant	متفاعِل <i>réactif</i>	74 reaction rate	سرعة التفاعل <i>vitesse de la réaction</i> .reaction velocity انظر <i>reaction velocity</i>
	مادة تدخل في تفاعل كيميائي، توضع عادة في الطرف الأيسر من المعادلة التي تُعبّر عن هذا التفاعل.	75 reaction step	مرحلة التفاعل <i>étape de la réaction</i> واحدة من مراحل يمر بها التفاعل الكيميائي غالباً وفق ترتيب محدد.
68 reaction (chemical)	تفاعل (كيميائي) <i>réaction chimique</i> Lat. <i>reactio</i> ( <i>v.reagere</i> )	76 reaction velocity	سرعة التفاعل <i>vitesse de la réaction</i>
	تفاعل يدخل فيه نوعان أو أكثر من الذرات أو الأيونات أو الجزيئات، وينتج أنواعاً كيميائية مختلفة، ومعظم التفاعلات الكيميائية (وبخاصة العضوية) عكوس.		
	$\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$		
	زيادة الضغط ← → ضغط منخفض		

		غاز حقيقي
		غاز لا يخضع تماماً لقانون الغازات المثالية (الكافلة)، المشتق من قانوني بويل وشارل - غي لوساك، بسبب التأثيرات المتبادلة بين جزيئاته، يسمى أيضاً .imperfect gas
77	<b>reactivation</b> <i>réactivation</i>	إعادة تفعيل إعادة الفعالية أو تحقيق المزيد منها، مثل إعادة فعالية حفاز أو مادة مازنة.
78	<b>reactive</b> <i>réactif</i> Lat. <i>reactivus</i>	تفاعلية ما له مزيدٌ من الفعالية أو ما كان سريع الاستجابة لتأثير محض.
79	<b>reactive dye</b> <i>colorant réactif</i>	صبغٌ تفاعلي صبغٌ يُنشئ سهولة روابط تشاركية مع ليف نسيجي.
80	<b>reactivity</b> <i>réactivité</i>	تفاعلية دلالة على مدى سهولة مشاركة عنصر أو مركب في تفاعل كيميائي؛ فالفلزات القلوية، مثل الصوديوم والبوتاسيوم، والهالوجينات، مثل الفلور والكلور، ذات تفاعلية شديدة.
81	<b>reactor</b> <i>réacteur</i>	مفاعل جزء من جهاز أو منشأة يجري فيها تفاعل كيميائي وبخاصة على النطاق الصناعي، من أنواعه المفاعل المستمر ومفاعل الدفعات (أو اللقمات).
82	<b>reagent</b> <i>réactif</i>	كاشف مادة تستعمل في تفاعل كيميائي لأغراض عده ومتعددة مثل كشف مواد أخرى أو فحصها أو قياسها أو تحضيرها.
83	<b>real gas</b> <i>gaz réel</i>	غاز حقيقي غاز لا يخضع تماماً لقانون الغازات المثالية (الكافلة)، المشتق من قانوني بويل وشارل - غي لوساك، بسبب التأثيرات المتبادلة بين جزيئاته، يسمى أيضاً .imperfect gas
84	<b>rearrangement</b> <i>réarrangement</i>	إعادة ترتيب تفاعل كيميائي يجري فيه إعادة ترتيب ذرات جزيء مركبٍ ما بتأثير حفاز لتكوين مركبٍ جديد مغاير للأول بصفاته ولكن له وزنه الجزيئي ذاته، كما في تفاعل إعادة ترتيب جزيء سيانات الأمونيوم لتكوين البولة الذي حققه العالم الألماني وهلر سنة 1828 وكان فاتحة عهد الكيمياء العضوية الاصطناعية:
		<p>Seianates الأمونيوم البولة</p>
		تحمل هذه التفاعلات عادة أسماء مكتشفاتها. انظر .Beckmann rearrangement
85	<b>receiver</b> <i>récepteur, appareil de réception</i>	متلقٍ، وعاء استقبال إناء يستعمل لاستقبال وتجميع المواد السائلة الصادرة عن وحدة معالجة، مثل مستقبل قطارٍ مكثفٍ عمود تقطير.
86	<b>receptor</b> <i>récepteur</i>	مستقبل - صفة لما يستقبل ما يأتيه، مثل ذرة تعانى عوزاً إلكترونىًّا تستقبل بسببه إلكترونًا من ذرة مانحة تكونَ به معها رابطة تساندية.

- موقع أو بنية في خلية يتحد بعقار أو بمادة حيوية أخرى لإحداث تغير نوعي في وظيفة الخلية.



دنا نشأ بربط قطعة مأخوذة من دنا عضوية حيّة بمقاطع دنا مأخوذة من عضوية أخرى بغية نقل المعلومات المورثية...

**87 reclaimed oil** زيت مسترجع  
*huile récupérée*  
 زيت تزيلق مستعمل يعاد استصلاحه وبيعه مجدداً  
 للاستعمال. يسمى أيضاً *recovered oil*

**88 reclaimed rubber** مطاط مسترجع  
*caoutchouc récupéré*  
 مطاط مسترجع من نفايات المطاط الطبيعي أو الصناعي، يعاد استعماله إما بمزجه بمطاط جديد أو لصناعة منتجات ذات جودة منخفضة.

**89 reclaiming** استرجاع  
*récupération*  
*Lat.reclamare*  
 إعادة استعمال مواد سبق استعمالها، قد يكون بمقادير صغيرة بعما لطبيعتها، أو بمقادير كبيرة حين لا تعد الجودة معياراً أساسياً في مواصفاتها.  
 reclaiming rubber  
 انظر *reclaimed rubber*

**90 recombination** تأشيب  
*recombinaison*  
 - ترابط مورثات على نحو ينتج خصائص وراثية جديدة.

**91 recombinant DNA** دنا مأشوب  
*DNA recombinant*

**92 recovered oil** زيت مسترجع  
*huile récupérée*  
 .reclaimed oil  
 انظر *reclaimed oil*

**93 recovery** استعادة  
*récupération*  
*v.recuperare*  
 - أخذ فلز من خاماته بمعالجتها، مثل أخذ الذهب بمعالجة خاماته بالسيانيد، أو أخذ مركب من فضلات، مثل استرجاع المذيبات.  
 - مقدار الفلز المسترجع من خامه معبراً عنه بنسبة مئوية مما يحويه هذا الخام منه.

**94 recrystallization** إعادة التبلور  
*recristallisation*  
 تكرار عملية تبلور منتج في مذيب جديد بغية زيادة نقاوته.

**95 rectification** تقويم، تكرير  
*rectification*  
*Lat. rectificatio (v.rectificare)*  
 إغناء البخار المتتصاعد في عملية التقطر بمسه بتيار يجري باتجاه معاكس من سائله المتكاثف النازل.  
 .reflux  
 انظر *reflux*

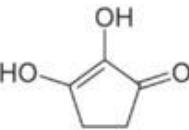
**96 rectified alcohol** غُول مكرّر  
*alcool rectifié*  
 غُول مُتنقى أو مرکّز بإعادة تقطيره.

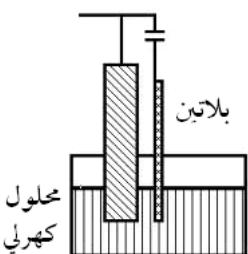
**97 rectifier** مقوّم، مكرّر  
*rectificateur, redresseur*  
 .rectifying column  
 انظر *rectifying column*

98	<b>rectify (v)</b> <i>rectifier, redresser</i>	يقوم، يكرّر ينقّي مادة ياخذ بها لعملية تقطير متكررة أو لتقطير مجزأً.	105	<b>recycling</b> <i>recyclage</i>	إعادة التدوير إعادة بعض خرج منتجات تفاعل إلى المفاعل لزيادة نجاعة تحويل مكوّناته غير المتفاعلة؛ ويعاد، في بعض الصناعات، إعادة تدوير فضلات أو مخلفات بغية إعادة استعمالها.
99	<b>rectifying column</b> <i>colonne de rectification</i>	عمود تقويم الجزء من عمود التقطير، الواقع فوق منصة التغذية، الذي يجري فيه فصل أكثر الأجزاء طاطيرًا بتخديرها وتكتيفها.			
100	<b>recuperate (v)</b> <i>récupérer</i>	يسترجع .recuperation يستعيد الفعالية أو الطاقة، انظر			
101	<b>recuperation</b> <i>récupération</i> recuperatio (v.recuperare)	استرجاع استعادة الحرارة من الغازات الخارجة من فرن معالجة بإماراتها في قنوات رقيقة الجدران مجاورة لتلك التي تمر فيها الغازات الداخلية إلى الفرن.	106	<b>red arsenic</b> <i>arsenic rouge</i> Lat.ruber arsenicum	زرنيخ أحمر انظر arsenic disulfide
102	<b>recycle (v)</b> <i>recycler</i>	يعيد الدورة يُخضع ثانية لإجراءات المعالجة كما في المنشآت الصناعية حيث يعاد تهريب ماء التبريد في أبراج التبريد عديداً كبيراً من المرات.	107	<b>red brass</b> <i>laiton rouge</i>	شَبَهِ أحمر سبائك من الشَّبَهِ (من نحاس وزنك) تتميز بارتفاع محتواها من النحاس. يستعمل هذا المصطلح للدلالة على أنواع عديدة من السبائك التي تقاوم التأكّل الجوي وتستعمل لأغراض الزينة أو لصناعة أنابيب.
103	<b>recycle mixing</b> <i>mélange recyclé</i>	مزجٌ مُدَارٌ مزج جزء من النواتج الخارجية من وحدة معالجة بالمواد المتفاعلة التي تغذي الوحدة.	108	<b>red glass</b> <i>verre rouge</i>	زجاج أحمر زجاج زنك الصودا الحاوي مقايدَ ضئيلة من الكادميوم والسيلينيوم أو أكسيد النحاس I أو كلوريد الذهب.
104	<b>recycle ratio</b> <i>taux recyclé</i>	نسبة مُدَارٌ نسبة النواتج الخارجية من وحدة معالجة إلى مجمل تيار التغذية الوارد إليها في تفاعل متواصل.	109	<b>red iron oxide</b> <i>oxide rouge de fer</i>	أكسيد الحديد الأحمر انظر iron oxide, red

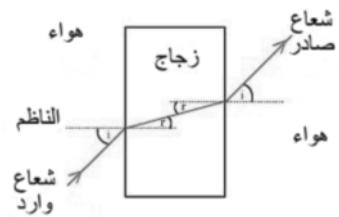


110 red oil	زيت أحمر <i>huile rouge</i>	115 redox titration	معايير ريدوكس <i>titrage redox</i>
	أحد زيوت متعددة حراء اللون لعدم تقاوتها، من أمثلتها، النوع التجاري من حمض الأوليليك الذي يحتوي حموضاً دسمة أخرى مثل حمض اللينوليك وحمض الستياريك، وزيوت الترتلقي المختلفة المتوسطة الدرجة.		معاييرة تتنقل فيها الإلكترونات من المادة المرجعة إلى المادة المؤكسدة، وتتحدد نقطة النهاية فيها عادة بقياس الكمون.
111 red phosphorus	فسفور أحمر <i>phosphore rouge</i>	116 reduce (v)	يختزل <i>réduire</i>
	مسحوق عديم الشكل ذو لون بنفسجي أحمر يحضر بتتسخين الفسفور الأبيض حتى الدرجة 240°س بوجود حفاز. يتسامي في الدرجة 416°س، هو أضعف فعالية من الفسفور الأبيض ولا ينحل في معظم المذيبات، يستعمل في صناعة حمض الفسفوريك ومركبات فسفورية متعددة.		- ينقل عنصراً من درجة أكسدة إلى درجة أدنى منها، مثل نقل فلز الحديد من الحالة $\text{Fe}^{3+}$ إلى الحالة $\text{Fe}^{2+}$ . - ينخفض الدرجة أو الحالة أو الشروط. - يتفاعل مع الهيدروجين أو يُخضع لتأثيره.
112 redox	ريدوكس (أكسدة وإرجاع) <i>rédox</i>	117 reduced	مُرجع، مختزل <i>réduit</i>
	ختصر لعبارة oxidation-reduction، أي أكسدة-إرجاع.		ما نقص بعض صفاته أو خصائصه.
113 redox potential	كمون الريدوكس <i>potentiel du redox</i>	118 reduced crude	خام مخفف (مختزل) <i>brut réduit</i>
	القوة المحركة الكهربائية لخلية تحليل كهربائي، يكون مسراها الأيسر هو مسرى الهيدروجين العياري، ومسراها الأيمن نصف الخلية المعتبرة.		زيت خام أخذت منه أشد مركباته تطايراً وخلص من شوائبها. يسمى أيضاً reduced oil من شوائبها. يسمى أيضاً
114 redox reaction	تفاعل ريدوكس <i>réaction du redox</i>	119 reduced nickel	نيكل مختزل <i>nickel réduit</i>
	تفاعل كيميائي يتضمن تفاعلي أكسدة وإرجاع متوازيين.		نيكل يحضر بترسيب هيدروكسيده أو كربوناته فوق طبقة من الكيزلغور وإرجاع الراسب الناشئ بتتسخينه مع الهيدروجين.
		120 reduced oil	زيت مختزل <i>huile réduite</i>
			انظر reduced crude
121 reduced states	حالات مختزلة <i>états réduits</i>		

حالات مادتين تتناسب فيما بينهما قيم الضغط والحجم ودرجة الحرارة مع قيمها الحرجة، فإذا تساوت اثنان من هذه النسب تساوت الثالثة معهما.	خلية كهربائية ترجع فيها المحاليل المائية للأملاح.
122 reduced value <i>valeur réduite</i> خارج قسمة القيمة الحقيقة لقدر ما، مثل الضغط ودرجة الحرارة، على قيمته في النقطة الحرجة. تسمى أيضاً <i>reduced property</i> .	لُب مرجع <i>flamme réductrice</i> لُب غازي، أو جزء منه، مثل خروطه الداخلي، يكون الاحتراق فيه غير تام، لذا يصبح مكوناً أخذ الأكسجين من أكاسيد فلزية مختلفة موضوعة فيه.
123 reducer <i>affaibisseur</i> - محلول كيميائي يختزل كثافة الصورة في فيلم تصوير بإذابة فلز الفضة. - <i>reducing agent</i>	مخترل سكر مرجع <i>sucré réducteur</i> سكر أحادي مثل الغلوكوز والغالاكتوز، وثنائي مثل المالتوز، بوسعيه إرجاع مؤكسدٍ حفيظي، مثل محلول فهلنخ و محلول تولنزن، لاحتوائه زمراً ألدهيدية أو كيتونية حرّة.
124 reductive acid <i>acide réductique</i>  كيتون إنولي بلوري صيغته $C_5H_6O_3$ ذو خواص حمضية، وهو عميل مرجع قوي في المحاليل القلوية، يحضر بتفاعل حمض الكبريتيك الممدود مع كربوهيدرات مختلفة في درجات حرارة مرتفعة ويصنع من البتانون الحلقي.	حمض مرجع مخترل، مرجع .reducing agent
125 reducing agent <i>agent réducteur</i> مادة مثل الهيدروجين والصوديوم والهيدروكينون تتخلّى عن إلكترونات منها لمادة أخرى أو تشارك معها فيها. يسمى أيضاً <i>reducer</i> و <i>reductant</i> .	إرجاع، اختزال <i>réduction</i> Lat. <i>reductio</i> (v. <i>reducere</i> ) - تَنْعُّ الهيدروجين من مُركَب أو إضافة الأكسجين إليه. - تَقَبَّل ذرَّة أو أيون إلكترونًا أو أكثر. - إنفاص مقدار شيء ما أو حجمه.
126 reducing cell <i>cellule réductrice</i>	كمون الإرجاع <i>potentiel de réduction</i> الكمون المرافق لعملية اختزال تجري على المسري الموجب ل الخلية تحليل كهربائي.

132	<b>reduction-oxidation reaction</b> <i>réaction d'oxydo- réduction</i>	تفاعل أكسدة وإرجاع redox reaction	يخضع مادة لإجراءٍ أو أكثر بغية تخلیصها من شوائبها وتنقیتها، مثل تكریر السكر، أو بغية استخلاص مكوناتها، مثل تكریر النفط.
133	<b>reductor</b> <i>réducteur</i>	جهاز احتزال	منقّى
		جهاز تجربى فيه عملية احتزال كيميائى مثل احتزال ملح حديد ثلاثي ( $\text{Fe}^{3+}$ ) إلى ملح حديد ثانائي ( $\text{Fe}^{2+}$ ).	ما تم تخلیصه من شوائب.
134	<b>reference</b> <i>référence</i>	مَرْجِع	مصفاة
		معايير ومقاييس يُرجح إلية في تحديد مواصفات أو قياسات أشياء من نوعه.	منشأة تضم منظومةً من وحدات معالجة، تستعمل لتكرير النفط وتنقیته، ولتنقیة المعادن والسكر وسواها.
135	<b>reference electrode</b> <i>éléctrode de référence</i>	إلكترود (مسري) مرجعى مسري غير قابل للاستقطاب يولد كموناً محدداً يتكرر عند كل قياس، يستعمل في قياس قيمة $\text{pH}$ ، من أمثلته مسرى الكالوميل ومسرى الفضة وكلوريد الفضة.	غاز المصفاة
			مزيج من غازات هيدروكربونية، الكانية والإلكنوية غالباً، تُصنع في مصافي النفط بإخضاع الزيت الخام لعمليات تكسير وتحسين، يستعمل مادة أولية في صنع العديد من المواد الكيميائية ذات المنشأ النفطي وفي اصطناع الأغوال وغيرها.
136	<b>reference sample</b> <i>échantillon de référence</i>	عينة مرجعية	تكرير
		عينة من مادة تُعدُّ مواصفاتها وقياساتها مرجعاً في تحديد مواصفات وقياسات مواد أخرى.	آلية أو عملية إزالة الشوائب من نفط خام أو من مواد غير نقية؛ وهي، في النفط، تقطير مجزأً متبع بعمليات كيميائية مثل التكسير، وفي السكر الخام سلسلة إجراءات تنتهي بالبلورة، وفي المعادن تسخينها إلى درجات حرارة مرتفعة أو معالجتها بمواد كيميائية أو بتحليل كهربلي.
137	<b>refine (v)</b> <i>raffiner</i>	يكرر، يصفى	انعكاسية
			نسبة الطاقة التي تحملها موجة مرتددة عن سطح إلى الطاقة التي تحملها الموجة الواردة عليه. تسمى أيضاً .reflectivity

143	<b>reflect (v)</b> <i>réfléchir</i>	يعكس يغير اتجاه مسار ما يَرُدُّه من أشعة ضوئية وسواها، يَرُدُّه كلياً أو جزئياً.	آلية ضوئية أو إلكترونية لقياس انعكاسية الضوء وسواه من أشكال الطاقة المشعة.
144	<b>reflected</b> <i>réfléchi</i>	منعكس ما يرد من مصدر غير مصدره الأولي.	راجع، مرتد <i>reflux</i> Lat. <i>refluxus</i>
145	<b>reflecting</b> <i>réflecteur</i>	عاكس (اسم) ما فيه وسيلة أو أداة لعكس شعاع ضوئي أو حراري يَرُدُّه.	السائل المتكتشف من الأبخرة الصاعدة من المقطرة (المقطرة) الذي يرتد عائداً إليها فيتحقق تاماً حبيباً مع البخار المتتصاعد مما يؤدي إلى تحسين إجراءات فصل مكونات المزيج المتقطر. تسمى عملية الفصل الناتجة عن هذا التهاب بين تياري السائل المتتساقط وبين البخار المتتصاعد عملية تقويم. انظر <i>rectification</i> .
146	<b>reflection</b> <i>réflexion</i> Lat. <i>reflectio</i> (v. <i>refectere</i> )	انعكاس الارتداد، كلياً أو جزئياً، لحركة موجية، مثل الضوء أو الصوت عن سطح تَرْدُّه نحو الوسط الذي عبرته. شعاع وارد شعاع منعكس الناظم	مكثف الرابع <i>reflux condenser</i> <i>condenseur du reflux</i>
147	<b>reflective</b> <i>réflecteur</i>	عاكس (صفة) صفة لجسم أو سطح مصقول يعكس الضوء أو الإشعاعات الأخرى التي تَرُدُّه. يسمى أيضاً reflector.	مكثفٌ يوضع عادة في أعلى عمود التقطرير بحيث يعيد الأبخرة المتكثفة إلى أسفل العمود نحو المقطرة على نحو يخضعها لغليان متواصلاً للمواد السهلة التطهير دون أن يتسبب بفقدان بعضها بالتبخير.
148	<b>reflectivity</b> <i>réflectivité</i>	انعكاسية .reflectance	نسبة الرابع <i>rapport du reflux</i> النسبة بين كمية السائل المتكتشف، العائد إلى إحدى صفائح برج التقطرير، وبين كمية السائل المأخوذة منها.
149	<b>reflectometer</b> <i>réflectomètre</i>	مقياس انعكاس الضوء	يحسن <i>réformer</i>
			يُيدّل مواصفات مادة نحو الأفضل.

154	<b>reformatte</b> <i>distillat réformé</i>	قُطارة محسنة	
	القطارة الناتجة من عمليات تحسين النفط في مصافي التكرير، سواء بالتحسين الحراري أو بالتحسين التحفيزي.		
155	<b>reformed gas</b> <i>gas réformé</i>	غاز محسن	انكساري، كاسير صفة لمادة ذات قرينة انكسار مرتفعة. .refractive index
	وقود غازي ذو قيمة حرارية منخفضة، يصنع بالتكسير الحراري أو البخاري للغاز الطبيعي وبعض غازات التكرير.		
156	<b>reformed gasoline</b> <i>essence réformé</i>	غازولين محسن	قرينة الانكسار هي، لوسط ما، النسبة بين سرعة الضوء في الخلاء، وسرعته في هذا الوسط. تحدد عادة بدلالة شعاع الصوديوم D في الدرجة 20° س، لذلك يلحق مقدارها $D_0/D$ .
	غازولين يُستحصل بعمليات تكسير حراري أو تحفيزي بغية زيادة رقم أوكتانه.		
157	<b>reforming</b> <i>réformation</i>	تحسين	انكسارية قياس لمقدرة وسط على تغيير اتجاه شعاع ضوئي يرد على سطحه، ويساوي، على نحوٍ ما، $(n-1)/n$ حيث n هي قرينة انكسار الوسط
	إجراءات تتخذ لرفع رقم الأوكتان في الأجزاء النفطية ذات الرقم المنخفض وتتضمن: - نزع هيدروجين الهكسانات الحلقة وتحويلها إلى مركبات عطرية. - نزع هيدروجين بعض المركبات الألكانية وتحويلها إلى مركبات عطرية. - مصاوغة مركبات ذات سلاسل خطية وتحويلها إلى أخرى ذات سلاسل متفرعة. انظر <i>platforming</i> و <i>thermoforming</i>		
158	<b>refraction</b> <i>réfraction</i> Lat. <i>refractio</i> (v. <i>refrongere</i> )	انكسار	قياس الانكسار جهاز يقيس قرينة انكسار وسط ما.
	تغيير مسار شعاع ضوئي عند وروده مائلاً على السطح الفاصل بين وسطين مختلفي الكثافة.		قياس قرينة الانكسار قياس قرينة انكسار وسط ما، وهو إجراء ذو أهمية في الكيمياء التحليلية.
159	<b>refractive</b> <i>réfractif</i>		متحمل للحرارة صفة لمواد خزفية ذات ناقلية حرارية منخفضة
160	<b>refractive index</b> <i>indice de réfraction</i>		
161	<b>refractivity</b> <i>réfractivité</i>		
162	<b>refractometer</b> <i>réfractomètre</i>		
163	<b>refractometry</b> <i>réfractométrie</i>		
164	<b>refractory</b> <i>réfractaire</i>		

<p>تحمّل درجات حرارة شديدة الارتفاع تقع بين الدرجتين 1600° س و 2200° س دون أن تتعانى تبدلات ملحوظة.. تصنف بين مواد حامضية، مثل السيليكا، ومواد قاعدية، مثل الدولوميت، ومواد معتدلة، مثل كربيد الكالسيوم.</p>	<p>شكل متبدل فيزيائياً للسيلولوز يحضر بمعالجة محلول متاخر مشوق، مثل الفيسكوز، بحمض الكبريتيك أو بهادة أخرى</p>
<p><b>165 refractory clay</b> <i>argile réfractaire</i> غضار متتحمل للحرارة يقارب الكاولين في تركيبه، أفضل أنواعه ما حوى 35% على الأقل من <math>\text{Al}_2\text{O}_3</math>، بعد تعريضه للنار. يستعمل في صنع البوتقات وتبطين الأفران. يسمى أيضاً fire clay.</p>	<p><b>تجديد</b> <i>régénération</i> Lat. regeneratio (v. regenerare) - إزالة ما طرأ على مادة من تبدلات، مثل استرجاع السيلولوز. انظر regenerated cellulose - تجديد فاعلية حفاز بإزالة ما تراكم عليه من بقايا، مثل تجديد فاعلية الحفازات المستعملة في عمليات التكسير الحراري بحرق بقايا فحم الكوك المتوضعة عليها. - تزويد عميل تبادل أيوني مثل الزيلوليت بأيونات صوديوم تُعوضه عنها فقده منها.</p>
<p><b>166 refractory metal</b> <i>métal réfractaire</i> فلز متتحمل للحرارة مثل التنجستين والموليبدن، أو سبيكة مقاومة للحرارة ذات درجة انصهار مرتفعة جداً.</p>	<p><b>منتظم</b> <i>regular</i> Lat. regularis صفة لما لا ينحرف في شكله أو في أدائه عن وضععياري أو معتمد.</p>
<p><b>167 refrigerant</b> <i>réfrigérant</i> مادة ذات حرارة كامنة (لاطية) عالية، مثل الجليد وحرارته الكامنة 80 حريرة/غ، تعمل على خفض درجة حرارة محيطها عند تبدل طورها من صلب إلى سائل ومن سائل إلى غاز. معظم المواد البردة التجارية سائلة مثل <math>\text{NH}_3</math> و <math>\text{SO}_2</math>.</p>	<p><b>صلب منتظم</b> <i>solide régulier</i> أحد عدة متعددات وجوه منتظمات، مثل رباعي وجوه وسداسي وجوه ثماني وجوه وذي اثنى عشر وجهاً، كلها منتظمات.</p>
<p><b>168 regenerate (v)</b> <i>régénérer</i> يعيد لمادة خصائصها الأساسية بإزالة ما علق بها من شوائب أو ما لحقها من تبدلات.</p>	<p><b>انتظام</b> <i>regularité</i> دلالة على وضع أو حالة منتظمات.</p>
<p><b>169 regenerated cellulose</b> <i>cellulose régénérée</i> سيلولوز مجدد</p>	<p><b>ينظم</b> <i>régler</i> يوجّه نحو حالة انتظام.</p>

175	<b>reinforce (v)</b> <i>renforcer</i>	يُقوّى	- ما يرتبط أو يتعلّق بالضرورة، بشيء آخر. - أحد مجموعة مركبات كيميائية مشتقة كلها من أصل واحد.
176	<b>reinforced plastic</b> <i>plastique renforcé</i>	لدين مُقوّى	خطأ نسبي <i>relative error</i> نسبة مقدار الخطأ المترتب في تحديد القيمة الحقيقية مقدار إلى هذه القيمة.
177	<b>reinforcing agent</b> <i>agent renforçant</i>	عميل مقوّى	رطوبة نسبية <i>relative humidity</i> نسبة الرطوبة المطلقة إلى الكثافة العظمى الممكنة لبخار الماء في الجو وفي درجة الحرارة ذاتها.
178	<b>related</b>	ذو صلة <i>apparenté à</i>	سرعة نسبية <i>relative velocity</i> سرعة جسم بالنسبة إلى آخر يُعد في حالة سكون.
179	<b>relation</b> <i>relation</i> Lat. <i>relatio</i> (v. <i>referre</i> )	علاقة	نسبية <i>relativité</i> دلالة على ارتباط أو تعلق شيء، بصفته أو بقيمه أو بأية خاصة من خصائصه، بمثيلها في شيء آخر. نظريّة صاغها أينشتاين تتعلّق بالتعادل بين الكتلة والطاقة تنبع فيها تنبع على ازدياد كتلة جسم متجرد بازدياد سرعته، وهي نسبية عامة وخاصة.
180	<b>relative</b> <i>relative</i> Lat. <i>relativus</i>	نسبي	استرخاء <i>relaxation</i> Lat. <i>relaxatio</i> (v. <i>relaxare</i> ) عوده جملة إلى حالة توازنها بعد التغيير الطارئ بتأثير بعض العوامل فيها.
181			181 <b>relative error</b> <i>erreur relative</i>
182			182 <b>relative humidity</b> <i>humidité relative</i>
183			183 <b>relative velocity</b> <i>vitesse relative</i>
184			184 <b>relativity</b> <i>relativité</i>
185			185 <b>relaxation</b> <i>relaxation</i>
186			186 <b>relaxation time</b> <i>temps de relaxation</i>

يزيد قوة مادة بإضافة ما يدعمها إليها.

مُركب يتضمن راتيناً متلداً أو متصلًا حراريًا وأليافًا من زجاج أو من فلز أو من سيليكات الألومنيوم، وهو شديد المتانة ذو ناقلية حرارية منخفضة يقاوم التآكل والأحوال الجوية.

- مسحوق فائق النعومة يُستعمل بنسب مرتفعة لزيادة قوة مواد، مثل المطاط واللدائن، وقوتها مقاومتها للتأكل، يتوقف تأثيره على نصف قطر دفائه؛ من أمثلته أسود الكربون وكربونات المغنيزيوم وأكسيد الزنك والكاولين.

- أسلاك من فلز أو من زجاج تدخل في اللدين والمطاط لزيادة مثانتها ومقاومتها للقطع.

ما له خواص متماثلة أو ما يتميّز إلى المجموعة ذاتها من العناصر الكيميائية، مثل مجموعة عناصر الحديد والنikel والكوبالت.

ما يجمع بين أمرين أو شيئين، أو أكثر.

نسبي

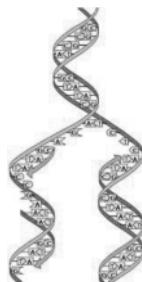
العلاقة

الاسترخاء

زمن الاسترخاء

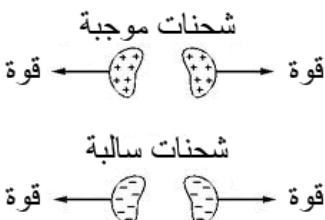
		الزمن اللازم لمادة لزجة لاستعادة حالتها والتخلص من توثر القص الذي لحق بها بعد توقف جريانها.		إنزيم حاًل للبروتين ينتج في الكلية، يحلمه أحد مولادات فرط التوتر في البلازما (مثل تحويل مولد الأنجيوتنسين غير الفعال إلى أنجيوتنسين فعال).
187	<b>release (v)</b>	يحرّر <i>dégager, libérer</i>		194 <b>rennin</b> <i>rennine</i>
		- يفصل منتجًا عن القالب الذي تشكّل فيه. - يتبع لمادة مثل غاز أو مائع أو بخار، التخلص من الضغط المسلط عليها والإفلات من حاويتها.		إنزيم يوجد في العصارة المعدية لبعض الحيوانات، يحضر صناعيًّا، وهو مسحوق أصفر يستعمل في صناعة الأجبان لقدرته الفائقة على تخثير الحليب، إذ إن وزنًا منه يخثر 25000 مرة مثل وزنه من الحليب. يسمى أيضًا <i>chymosin</i> .
188	<b>reliable</b>	موثوق به، مُعَوَّل عليه <i>sûre, fiable</i>		195 <b>repellent</b> <i>répulsif</i> Lat. <i>repellens</i> (v. <i>repellere</i> )
		يعطي نتائج متطابقة بقياسات أو بتجارب متعددة متالية.		مادة لا تتيح لها طبيعتها الفيزيائية والكيميائية الامتراج مع مواد أخرى، مثل المواد النفورة من الماء كالزيوت والدهون.
189	<b>reliability</b>	موثوقية، مُعَوَّلة، عَوْل <i>certitude, fiabilité</i>		196 <b>repellency</b> <i>répulsion</i>
		كون الشيء موثوقًا به أو مُعَوَّلاً عليه.		قدرة مادة على صدّ أو إبعاد مادة أخرى بسبب توثرها السطحي أو شحانتها الكهربائية.
190	<b>remains</b>	بقايا <i>restes</i> Lat. v. <i>remanere</i>		197 <b>replace (v)</b> <i>remplacer, substituer</i>
		الأجزاء المتبقية أو المختلفة عن عملية أو عن إجراء.		يستبّدل يستعيض عن شيء شيء آخر، أو يُحلّ شيئاً محل شيء آخر.
191	<b>renaturation</b>	استعادة الطبيعة <i>renaturation</i>		198 <b>replacement</b> <i>remplacement</i>
		إعادة مادة إلى حالتها الطبيعية الأساسية التي تحولت عنها.		استبدال انظر <i>substitution</i>
192	<b>renewable resources</b>	مصادر متتجددة <i>ressources renouvelables</i>		199 <b>replication</b> <i>réplication</i> Lat. <i>replicatio</i> (v. <i>replicare</i> )
		مصادر متتجددة لإنتاج مواد كيميائية مختلفة أو لإنتاج الطاقة، مثل الكتلة الحيوية (الأشجار والنباتات البحرية والأشنيات...) والمخلفات الصناعية (من غازات ومواد سائلة وصلبة).		تناسخ، نسخ
193	<b>renin</b>	رينين <i>rénine</i>		

- تشكيل صورة أو قالب مطابق لشيء، يُستعمل غالباً في التقانات المجهريّة لأخذ نسخة عن أشياء ملاحظة.



- مصطلح في الكيمياء الحيوية يدل على إعادة تشكيل جزيئات الدنا بتشكيل جزيئين مطابقين من جزيء أم واحد، يأخذ كل واحد منها إحدى سلسلتيه الحذرونيتين المتداخلتين ويصنع الآخر إنزيمياً من حوض نووية.

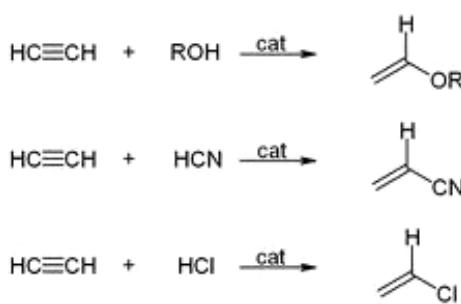
قوة بين ذرات أو جزيئات تفصل بعضها عن بعض مسافات قصيرة جدًا، مثل القوة بين جسيمات تحمل شحنات كهربائية متماثلة أو بين أقطاب مغناطيسية متماثلة، والتي تؤثر لإبعاد أحدها عن الآخر. تسمى أيضًا repulsive force.



## 200 Reppe process

procédé Reppe

أحد تفاعلات تحفيزية عديدة يشارك فيها الأسيتيلين، تجري تحت ضغوط مرتفعة قد تصل إلى 30 جواً، مثل تفاعله مع الفورمالدهيد لتكوين البوتادين أو الغول الآليلي، ومع سيانيد الهيدروجين لتكوين الأكريلونتريل ومع الأغوال لتكوين إيترات الفينيل ومع الأمينات أو الفنولات لإنتاج مشتقات فينيلية.



## 201 repress (v)

freiner, ralentir

يحول دون الانتشار أو دون النمو والتطور الطبيعي.

## 202 repulsion

répulsion

Lat. repulsio (v. repellere)

## عملية ريب

## 203 repulsive force

force de répulsion

قوة التدافع (التناحر)

repulsion

متطلب

## 204 requirement

exigence

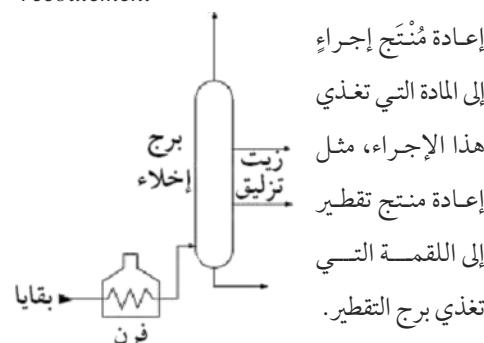
شيء أو أمر مطلوب أو مراد لتحقيق حالة أو أمر.

## 205 rerun

recoulement

إعادة التلقييم (الإجراء)

recoulement



## يُكبح

## 206 residual

résiduel

متبقي

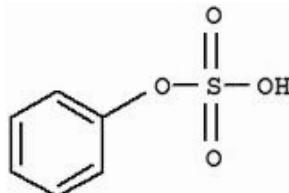
ما يختلف عن إجراء بعد انتهاءه، مثل ما يختلف عن

عملية استخلاص أو تقطير بعد أخذ جميع نواتجها

عدا الشحيلة منها.

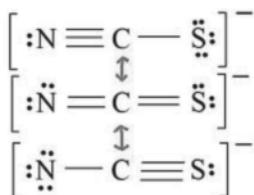
207	<b>residual affinity</b> <i>affinité résiduelle</i>	ألفة ثُمَالية .residual valence	صفة تدل على كون مادة قابلة للرجوع. انظر .resilient
208	<b>residual valence</b> <i>valence résiduelle</i>	تكافؤ ثُمَالي التكافؤ، أو طاقة الارتباط غير المستعملة عند ارتباط ذرات لتكوين جزيئات بسيطة، وهي تُعد سبب حدوث ظواهر مثل التجمع والإماهة. قارن بالرابطة الميدروجينية.	رجوع - ما له القدرة على العودة إلى شكله أو وضعه أو حالته أو شروطه السابقة بعد تغييرها. - ما يميل إلى اكتساب طاقته بعد فقدانها. انظر .flexible و elastic
209	<b>residual oil</b> <i>huile résiduelle</i>	زيت ثُمَالي منتج سائل أو نصف صلب يتختلف عن تقطير النفط ويحوي مقادير كبيرة من مركبات هيدروكربونية أو إسفلتينية. يسمى أيضًا زيت الإسفلت أو الإسفلت السائل أو الزيت الأسود، يستعمل في صنع المواد العازلة ومانعات التسرب والمواصلات ذات درجات الغليان المرتفعة، وزيت وقود منخفض القيمة.	راتين 214 resin <i>résine</i> Lat. resina; Gr.rhetine معقد صلب أو نصف صلب هو مزيج لا بلوري من مركبات عضوية ليست له درجة انصهار محددة. قد يكون من مصدر طبيعي نباتي أو حيواني، وقد يصنع.
210	<b>residual resistance</b> <i>résistance résiduelle</i>	مقاومة ثُمَالية مقاومة الفلز المتبقية عند خفض درجة حرارته إلى قرب درجة الصفر المطلق، تتأني عن شوائب أو عيوب في بنائه البلورية.	215 resin, acid <i>acide résinique</i> حمض راتيني أحد حموض توجد في الروزین حُرّة أو إسترات، مثل حمض الأبيتيك وحمض البيماريك، تستعمل أملاكاً مثل راتينات الصوديوم.
211	<b>residue</b> <i>résidu, reste</i>	بقية - الجزء المتبقى بعد أخذ أجزاء أخرى من عملية ما. - ما تبقى من جزيء مركب بعد إبعاد ذرة أو مجموعة ذرات من مكوناته، مثل غликوجينات النشا القائمة على بقايا المالتوز.	راتين طبيعي 216 resin, natural <i>résine, naturelle</i> مشتق نباتي لا بلوري هو مزيج من حموض كربوكسيلية ومن زيوت أساسية وتربيبات، قابل للاشتعال، ينحل في الأغوال، يؤخذ من نصف لحاء العديد من الأشجار، أهم ما يعرف منه الروزين والبلسم.
212	<b>resiliency</b> <i>récupération</i>	رجوعية رجوعية	راتين اصطناعي 217 resin, synthetic <i>résine, synthétique</i>

			مقاومة
			resistance
			<i>résistance</i>
			Lat. resistentia
			قدرة جسم ما على منانعة إجراء يفرض عليه.
222	<b>resistance</b>		
			تفريق، مَيْز
			<i>résolution</i>
			resolutio (v.resolvero)
			- تحليل إجراءٍ أو اختزاله إلى أبسط أشكاله الممكنة.
			- فصل مُرَكَّب كيميائي إلى عناصره أو إلى مزيج من مُكَوِّناته مثل فصل مُرَكَّب راسيمي إلى مكونيه الفعالين ضوئياً.
			- جعل مكوّناتٍ تفضيليةٍ فرديةٍ لشيء ما مرئيةً.
223	<b>resolution</b>		
			يمير، يُعرِّق
			<i>résovire</i>
			- يميز بين مكونات متباورة و يجعلها مرئية على نحو مستقل ومنفصل.
			- يفصل شيئاً إلى أجزاء المكونة.
224	<b>resolve (v)</b>		
			ميّز، مفرّق
			<i>révolter</i>
			- عميل يساعد على إجراء المَيْز أو التفريق.
225	<b>resolvent</b>		
			ميّز، مفرّق
			<i>réolutif</i>
			قدرة المَيْز
			<i>pouvoir de résolution</i>
			- المقدرة على مَيْز مكونات فردية في مزيج، كما في عمليات الاستشراط.
			- مقدرة جملة ضوئية على تشكيل صور ميّزة وواضحة لمكونات تفصل بعضها عن بعض مسافات ضئيلة.
226	<b>resolving power</b>		
			تجاوب، رنين (طنين)
			<i>résonnance</i>
			Lat. resonancia
			- تجاوب مكونات معينة على إثارة موجات ملائمة لها.
221	<b>resistant</b>	مقاوم	
			<i>résistant</i>
			- مادة تحول دون حدوث تأثير ملموس، مثل المواد التي تستعمل في طباعة النسيج لتحمّل، بفعل ميكانيكي أو كيميائي أو بكليهما معاً، دون ثبيت لون أو مرسخ على أجزاء من القماش.



**221 resistant** مقاوم  
*résistant*  
مادة تحول دون حدوث تأثير ملموس، مثل المواد التي تستعمل في طباعة النسيج لتحمّل، بفعل ميكانيكي أو كيميائي أو بكليهما معاً، دون ثبيت لون أو مرسخ على أجزاء من القماش.

ظاهرة تبدو في جزيء أو أيون أو جذر يمكن تمثيله ببنيتين أو أكثر يختلف توزع الإلكترونات فيما بينها مما يُكسب المركب ثباتاً أشد بسبب اختلاف المسارات المدارية التي تتبعها الإلكترونات بين الذرات المرتبطة؛ وهو أيضاً سبب الألوان القوية لبعض المركبات العضوية. تسمى أيضاً mesomerism.

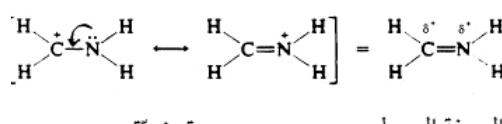


228 **resonance absorption** (رنيني)  
*absorption de résonnance*

امتصاص طاقة كهرطيسية بتعددٍ تساوي عنده طاقة الفوتون المتصق وطاقة الإثارة الكومومية للجملة الماصة.

229 **resonance hybrid** (رنيني)  
*hybride de résonnance*

ظاهرة التجاوب، تبدو في جزيء أو أيون أو جذر له بنية صيغتها وسطٌ بين صيغتين بنويتين أو أكثر، بين إحداهما والأخرى سهم ذو رأس مزدوج.



الصيغة الوسط

بنية رنينية

230 **resonance potential** (رنيني)  
*potentiel de résonnance*

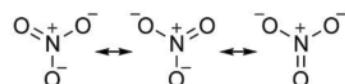
الطاقة، مقدرة بالفولط، اللازمة لنقل الإلكترون من مدار ذري إلى المدار الأقرب.

231 **resonance radiation** (رنيني)  
*radiation de résonnance*

إشعاع تصدره ذرات أو جزيئات مشاركة إشعاعياً يتساوى طوله الموجي مع طول موجة الإشعاع المثير.

232 **resonance structure** (رنينية)  
*structure résonnante*

أحدى صيغتين بنويتين أو أكثر تختلف إحداهما عن الأخرى بتوزع الإلكترونات حول ذرات جزيء أو أيون أو جذر. انظر resonance hybrid.

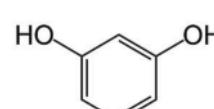


233 **resorcin** (رينوزرين)  
*résorcine*

اسم للريزورسينول بطل استعماله. انظر resorcinol.

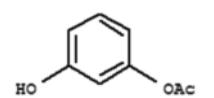
234 **resorcinol** (رينوزرينول)  
*résorcinol*

مُركب بلوري أبيض صيغته  $C_6H_4(OH)_2$ ، يتحول إلى اللون الذهري عند تعرضه للضوء، وهو ذو طعم حلو، درجة انصهاره 110.9°س، ودرجة غليانه 281°س، يتحلل في الماء والغُول والإيتير، مخرش للجلد والعينين، يستعمل في صنع راتينات الريزورسينول والفورمالدهيد وفي تحضير مواد صيدلانية وأصبغة.

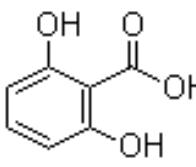


235 **resorcinol acetate** (رينوزرينول أسيتات)  
*acétate de résorcinol*

مُركب صيغته  $HOC_6H_4OCOCH_3$ ، سائل لزج أصفر يغلي متفككاً في الدرجة 983°س يتحلل في

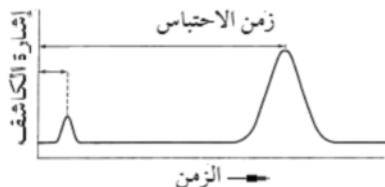


الغُول والمذيبات العضوية، قليل الانحلال في الماء،

<p>يحضر بتفاعل بلاء ماء الأسيتيك مع الريزورسينول، يستعمل في صنع مستحضرات التجميل وفي الطب، يسمى أيضاً resorcinol monoacetate.</p>	<p>Lat. responsum (v.respondere) تعبير كمي لخرج منظومة أو جهاز استجابةً لدخلٍ ورَدَ عليها.</p>
<p><b>236 resorcinol -formaldehyde resin</b> راتين فورمالدهيد - ريزورسينول <i>résin résorcinol-formaldehyde</i></p>	<p>سكون rest repos</p>
<p>نوع من راتينات الفنول والفورمالدهيد، ينحل في الماء والكيتونات والأغوال، يكون عند حلّه وجعل قيمة pH في محلول الناتج مساوية 7، مادةً لاصقة قاعدية، تستعمل في صنع اللواصق السريعة التي تنضج في درجة حرارة الغرفة، وتستعمل بخاصة في صنع لواصق الأخشاب.</p>	<p>توقف أو انقطاع، ولو مؤقت، لحركة أو لفعل أو لتأثير ما.</p>
<p><b>237 resorcylic acid</b> حمض ريزورسيليكي <i>acide résorcylique</i></p> <p>أحد ثلاثة حموض بلوريّة متضاوّحة صيغتها <math>(OH)_2C_6H_3COOH</math> مشتقاتٌ كربوكسيليّة للريزورسينول، كما تُعدُّ مشتقاتٌ ثانيةً الهيدروكسيل لحمض البنزويك.</p> 	<p>كتلة سكونية rest mass <i>masse au repos</i></p> <p>كتلة جسم في حالة السكون، بمعزل عن الكتلة التي يكتسبها عند حركته وفقاً لنظرية النسبية.</p> <p>محدود، مقيد restricted <i>limité, gené</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- ما حُدِّدَ بقيود تحدُّد من حرية حركته.</li> <li>- ما قُصر استعماله على غايات وأغراض محددة.</li> </ul>
<p><b>238 resorption</b> <i>résorption</i></p> <p>Lat. resorptio (v.resorbere)</p> <p>إعادة امتصاص، أو امتصاز، جسم ملادة سبق له امتصاصها، أو امتصازها، بعد أن انطلقت منه.</p>	<p>معطيات مقيدة restricted data <i>données limitées</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- المعطيات الخاصة بتصميم وتصنيع واستعمال الأسلحة غير التقليدية من نوعية كيميائية.</li> <li>- المعطيات الخاصة بمنتجات شركةٍ ما بغية حمايتها.</li> </ul> <p>دوران مقيد restricted rotation <i>rotation générée</i></p> <p>حركة دورانية مقيدة لجزيئات بعض الأجسام أو لأجزاء منها في درجات حرارة معينة.</p>
<p><b>239 respond (v)</b> <i>répondre</i></p> <p>يُستجيب لقولٍ مطروح أو وَرَدَ فعل تجاه قوة أو استثارة ما.</p>	<p>تقييد restriction <i>restriction</i></p> <p>Lat. restrictio (v.restringere)</p> <p>تنظيمات تقييد حرية الحركة أو الاستعمال.</p>
<p><b>240 response</b> <i>réponse</i></p> <p>إجابة، استجابة</p>	<p>إنزيم تقييد (احتيازان) restriction enzyme <i>enzyme de restriction</i></p>

<p>إنزيم يقطع (يختجز) متالياتٍ نوعية يمكن تعرّفها من جزيئات الدنا. .restriction endonuclease .يسمى أيضًا</p>	<p>- مُركب يضاف بمقادير صغيرة إلى مركبات المطاط لتأخير فكتّه، أو إلى الجص والإسمنت لتأخير تصلبّه. انظر retardant.</p>	
<p><b>248 result</b> <i>résultat</i> Lat. resulten (resultare)</p>	<p>نتيجة result</p>	<p><b>255 retene</b> <i>rétène</i> مُركب هيدروكربوني حلقي بلوري صيغته <math>C_{18}H_{18}</math>، ينصلّر في الدرجة 100.5° س، ذواب في البنزين، يؤخذ من قطران خشب الصنوبر ومن راتينات أحفورية متعددة، ويُحضر من حمض الأبيتيك ومشتقاته بنزع الهيدروجين منها. يسمى أيضًا 1-ميتيل-7-إيزوبروبيل الفينانترین.</p>
<p><b>249 retain (v)</b> <i>retenir</i> Lat. retinere</p>	<p>يختجز retain</p>	<p>مُحتفظ بشيءٍ محفوظاً عليه من الضياع أو الإفلات.</p>
<p><b>250 retained</b> <i>retenu</i></p>	<p>مُختَجَز retained</p>	<p>ما قيد واحتفظ به لغاية أو مدة محددة.</p>
<p><b>251 retainer</b> <i>retenant</i></p>	<p>مُختَجَز retainer</p>	<p>ما له حق المحافظة على ما بين يديه.</p>
<p><b>252 retardant</b> <i>retardateur</i></p>	<p>مؤخر retardant</p>	<p>ما يستعمل لتأخير أو إبطاء فعلٍ. انظر retarder</p>
<p><b>253 retardation</b> <i>retardement</i> Lat. retardatio (v.retardare)</p>	<p>تأخير retardation</p>	<p>قرينة الاحتباس indice de retardation</p>
<p><b>254 retarder</b> <i>retardateur</i></p>	<p>مؤخر retarder</p>	<p>قرينة الاحتباس indice de retardation</p>
<p>- مُركب، عضوي غالباً، يؤخر أو يوقف تفاعلاً كيميائياً غير مرغوب فيه، مثل تفاعلات التأكسد والتأكل.</p>	<p>الزمن، في عملية تحليل بالاستشراب الغازي، بين لحظة حقن العينة المراد تحليلها في جهاز الاستشراب،</p>	

وظهور الذرة الدالة على مُركب معين في هذه العينة على خط الاستشراط.



## 259 retention volume

volume de retention

هو، المكون ما في عملية تحليل بالاستشراط الغازي، جُداء زمن احتباس المكون في مُعدّل جريان الطرور الغازي في الجهاز.

## 260 reticular

réticulaire

Lat. reticularis

ما يشبه الشبكة في شكله أو في أدائه.

## 261 retinol

rétinole

غول أولٍ صيغته  $C_{20}H_{24}OH$ ، له عدة مصاوات، وهو أحد أشكال الفيتامين A في الثدييات.



## 262 retort

cornue

Lat. retortus (v. retorquere)

وعاء يجري فيه تفكك المركبات أو تقطيرها بالحرارة، يصنع بأشكال متعددة ومن مواد مختلفة من فلز أو من زجاج أو خزف، وهو غالباً مزود بأنبوب جانبي طويلاً.

## حجم الاحتباس

شبكي

ريتنيول

مُعوجة

## 263 retort gas

gas de la cornue

الغاز الناتج من تقطير الفحم الحجري في المعوجات.

## 264 retraction

rétraction

Lat. retractio (v. retrahere)

قابلية التقلص، مثل قابلية المطاط للعودة إلى شكله الأصلي بعد تغييره.

## غاز المعوجة

انكماش

## حَلْفٌ: سابقة

rétro-

سابقة تدلُّ على ما يقع وراء شيء آخر أو على ما يجري خلافاً لسياق مألوف.

## 265 retro-

rétrogradation

Lat. retrogrades

الانكفاء نحو وضعٍ أو حالةٍ أبسط، مثل ارتداد محلول غرواني بالتبريد، إلى حالة هلامية أو حالة عديمة الانحلال، يستعمل بخاصة في محليل النشا.

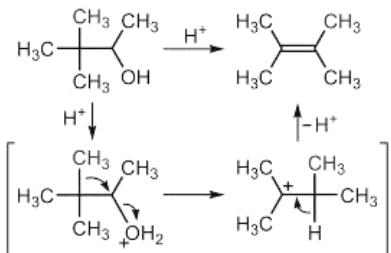
## رجوع

## 267 retropinacol

rearrangement

réarrangement rétropinacolique

إعادة ترتيب بيناكولي راجع  
تحويل غول إلى الأولفين المواافق بمعاملته مع حمض.

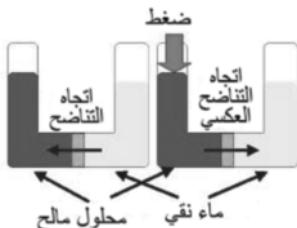


## 268 retrosynthesis

rétrosynthèse

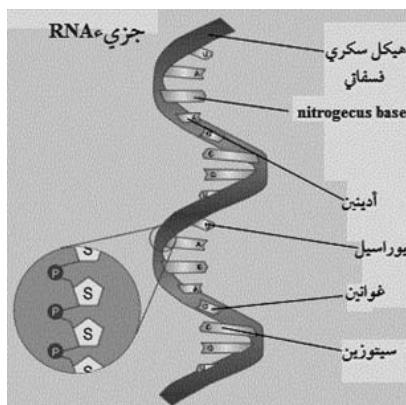
تحليل حاسوبي لجزيء عضوي يراد اصطناعه ينطلق فيه الحاسوب من المركبات السلف للجزيء المراد، نحو مجموعة من مواد متوفرة طبيعياً أو مصنعة.

## اصطناع راجع

269	<b>reverse (v)</b> <i>inverser, renverser</i> Lat. <i>reversare</i>	يعكس	مادة غَرَوَانِيَّةٌ يمكن أن تترسب على شكل هلامٍ وأن تتبعثر ثانيةً على شكل حُلَّةٍ.
270	<b>reverse osmosis</b> <i>osmose inverse</i>	تناضح عكوس	مسري عَكُوس
	تناضح يُقْسِرُ فيه الماء النقي، بفعل ضغطٍ يُسَلِّطُ على محلول ملحٍ، على المرور عبر غشاءٍ يحول دون مرور أيونات الصوديوم والكلور. يعتمد هذا الإجراء في إزابِ مياه البحر وتقدِّر قيمة الضغط اللازم تطبيقه لحدٍّ ثُلُجٍ 25 جواً، مما يجعل هذا التطبيق صعِّباً على نطاقٍ واسع.	مسري من فلزٍ ينحل في محلوله الكهربائي عند مرور تيار كهربائي منه نحو محلول، ويترسب الفلز من محلول عليه ثانيةً عندما يسير التيار في الاتجاه المعاكس.	
			
271	<b>reversibility</b> <i>réversibilité</i>	عَكُوسِية	عملية عَكُوسَة
	حالة تدل على قابلية وضعٍ ماللعكس. انظر <i>reversible</i> .		عملية مثالية تجري في جملة تتضمن في كل مراحلها سلسلة من التحولات العكوسية المتوازنة وعلى نحو تتعكس معه كل هذه التحولات عندما تتعكس العملية الأولية بسبب تغيير لامتناه في الصغر في الشروط الخارجية المحيطة.
272	<b>reversible</b> <i>réversible</i>	عَكُوس	تفاعل عَكُوس
	صفة تطلق على تحولاتٍ بطيئةٍ يمكن أن تَسِير في كلا الاتجاهين المباشر والراجح.		تفاعل يمكن أن يجري في كلا الاتجاهين تبعاً للشروط السائدة من درجة حرارة وضغط وكميات متفاعلة، مثل تفاعل تفكك كلوريدي الأمونيوم الذي يجري من اليسار إلى اليمين في درجات الحرارة المرتفعة ومن اليمين إلى اليسار في درجات الحرارة المنخفضة:
			$\text{NH}_4\text{Cl} \rightleftharpoons \text{NH}_3 + \text{HCl}$
273	<b>reversible cell</b> <i>cellule réversible</i>	خلية عَكُوسَة	رَينِيُوم
	خليةٌ كهربائيةٌ يمكن عكس التفاعل الكيميائي الذي يجري فيها، بإمرار تيارٍ كهربائيٍ فيها بالاتجاه المعاكس لاتجاه التيار الذي تولده.		عنصرٌ فلزيٌ ثقيلٌ رمزه Re عدده الذري 75 وكتلته الذرية النسبية 186.21، ينصلُّ في الدرجة 3180°س ويغلي في الدرجة 5630°س، يقع في الفصيلة VIIb من الجدول الدوري، ذو تكافؤات
274	<b>reversible colloid</b> <i>colloïde réversible</i>	غَرَوَان عَكُوس	

متعددة أبرزها 4، 6، 7 يشبه المغنيز في خواصه الكيميائية، أشهر خاماته الموليبدينيت التي يحضر منها على هيئة مسحوق رمادي أو أسود، يستعمل حفازاً في تفاعلات نزع الهيدروجين وفي صنع المزدوجات الحرارية العاملة في درجات حرارة مرتفعة وفي صنع بعض السبائك.	ما له شكل معينٌ وجوهٌ أو شكل قابل للاستراق منه.
<b>279 rheology</b> <i>rheologie</i> ريلوجيا (علم الجريان) علم دراسة تشوّه المواد وجريانها بفعل الجهد والزمن.	284 <b>riboflavin</b> <i>riboflavine</i> مركب بلوري متفلور أصفر اللون صيغته $C_{17}H_{20}N_4O_6$ ، يحتوي مشتقاً ريبوزيناً، يوجد في الحليب بشكله الحر، كما يعُد أحد مكونات النوكليوتيدات الفلافينية في الكبد والخميره وفي أوراق النباتات الخضراء. يسمى أيضاً فيتامين G وفيتامين B2 ولاكتوفلافين، ويحضر صناعياً؛ يعمل مكوناً للتميمين الإنزيميين FAD و FMN.
<b>280 rhodium</b> <i>rhodium</i> عنصر فلزي رمزه Rh عدده الذري 45 وكتلته الذرية النسبية 102.91، ينصلح في الدرجة 1966°س ويغلي في الدرجة 4500°س، يقع في الفصيلة VIII من الجدول الدوري، ثلاثي التكافؤ لا ينحل في الحموض ولا في الماء الملكي، أشد قساوة من البلاتين والبلاديوم، يؤخذ من خامات البلاتين ويدخل في سبائكه المستعملة في التحفيز وفي صنع المزدوجات الحرارية العاملة في درجات حرارة مرتفعة.	
<b>281 rhodopsin</b> <i>rhodopsine</i> رودوبسين عصيات داكن أحمر اللون حساس للضوء يوجد في عصبيات شبكيات الأسماك البحريه، ذو أهميه للرؤيه في الضوء الخافت، يسمى أيضاً الأرجوان البصري.	<b>285 ribonic acid</b> <i>acide ribonique</i> حمض صيغته $HOCH_2(CHOH)_3COOH$ ، يحضر بأكسدة الريبوز.
<b>282 rhombic</b> <i>rhombique</i> معيني ما له شكل المعين.	<b>286 ribonuclease</b> <i>ribonucléase</i> إنزيم بلوري يوجد في البنكرياس خاصة، يحفز حلمهة الحمض النووي إلى نوكليوتيدات فقط.
<b>283 rhombohedral</b> <i>rhomboédrique</i> معيني الوجه	<b>287 ribonucleic acid</b> <i>acide ribonucléique</i> حمض نووي طويل السلسلة يوجد في الخلايا الحية حيث يقوم بوظيفة جينية نوعية، يتكون من وحدات من الريبوZ والفسفات تتناوب عليها أربع قواعد

متغايرة هي الأدينين والسيتوزين والغوانوزين واليوراسيل، ترتبط بالريبوz على الموقع 1. مختصره RNA.

288 **ribonucleoprotein**

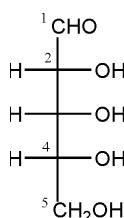
بروتين نووي

*ribonucléoprotéine*

بروتين نووي ترافق فيه جزيئات البروتين مع جزيئات الحمض النووي، وينتج هذا الأخير بحلمهته.

289 **ribose***ribose*

ريبوz



سكر الدوزي بلوري من صنف البتوزات، صيغته  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_5$  يوجد بشكله D في العديد من النكليوزيدات (مثل الأدينوزين والسيتيدين والغوانوزين) ويؤخذ بحلمهة الحمض النووي.

290 **riboside***riboside*

ريبوزيد

غليكوزيد يُنتج الريبوz بالحلمهة.

291 **ribosome***ribosome*

ريبوسوم

بروتين نووي يعد أصغر وحدة بنوية في تركيب الخلية. يوجد في كل الخلايا الحية ومنها الجراثيم

والفطور والأشنیات، يحوي 45-60% من الحمض الريبي النووي ويعد مرکزًا في الخلية الحية التي تصطنع فيها البروتينات.

292 **ribosyl***ribosyle*

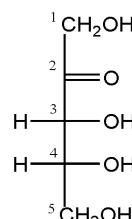
ريبوزيل

الجذر الغلیکوزیلی  $\text{C}_5\text{H}_9\text{O}_4$ ، المشتق من الريبوz.

293 **ribulose***ribulose*

ريبولوز

كيتوز صيغته  $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_5$ ، يُنتج من الريبوz أو الأرابينوز ويؤدي دوراً في استقلاب الكربوهيدرات.

294 **ricin***ricine*

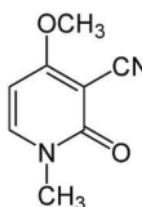
حرقَّ

مسحوق أبيض شديد السمية، يستخلص من بذور نبات الحرقوس بمحلول من كلوريد الصوديوم بتركيز 10%.

295 **ricinine***ricinine*

ريسينين

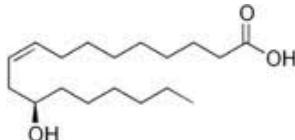
مُركب قلوي بلوري أبيض، صيغته  $\text{C}_8\text{H}_8\text{N}_2\text{O}_2$  قليل الانحلال في الماء والكلورفورم، ينصهر في الدرجة 201.5°C، ويتسامي فيما بين الدرجتين 170°-180°C، تحت ضغط 20 ملم زئبق، يستخلص من بذور نبات الحرقوس.

296 **ricinoleic acid***acide ricinoléique*

حمض الريسينولييك

مُركب غير مشع زيتى القوام صيغته  $\text{HOC}_{17}\text{H}_{32}\text{COOH}$ ، يتجمد في الدرجة 5.5°C.

ويغلي في الدرجة 226°س (تحت ضغط 10 ملم زئبقي)، ذواب في معظم المذيبات العضوية وغير ذواب في الماء، يوجد غليسيريداً في زيت الخروع ويؤخذ منه بتصنيعه.



297 **ricinus oil**  
*huile de ricine*

زيت الخروع

.castor oil  
انظر

298 **right**  
*exact, droit*

صحيح، يمين

- خالٍ من الأخطاء والعيوب.
- متوافق مع الحقيقة أو مع معيار أو مبدأ معتمد، أو جهة محددة.
- يحقق المتطلبات الضرورية المحددة.

299 **rigid**  
*rigide*  
Lat. *rigidus*  
ذو بنية متينة تفتقر إلى المرونة، ولا يتغير شكله عند تسليط قوة عليه.

صلب

300 **rigidity**  
*rigidité*  
Lat. *rigiditas*  
صفة أو حالة المقاومة لتبديلات الشكل.

صلابة

301 **ring**  
*cycle, anneau*  
ترتيب للذرات تمثل فيه بصيغ ونماذج دائرية أو على شكل سلسلة مغلقة مكونة من خمس ذرات أو ست، مع إمكان وجود حلقات أصغر أو أكبر.  
تسمى أيضاً *cycle*.

حلقة

302 **ring-chain isomerism** - سلسلة حلقي -  
*isométrie cycle-chaîne*  
تصاوغ بين شكلين صنويين (وتوميريين) أحدهما حلقي والثاني له شكل سلسلة مفتوحة.

303 **ring closure**  
*cyclisation*  
تفاعل كيميائي يجري فيه إغلاق سلسلة مفتوحة من الذرات وتكون حلقة منها. انظر *cycling*.

304 **ring compound**  
*composé cyclique*  
مُركَّب حلقي  
مُركَّب يحتوي في جزيئه حلقة أو أكثر.

305 **rippled**  
*nodule*  
متتموج  
ما كان لسطحه شكلًّا أمواجاً.

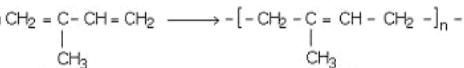
306 **roast (v)**  
*griller*  
يشوي  
- يعرض لإشعاعٍ حراري صادر من نار أو من موقد.  
- يسخن مادة عضوية، بوجود هواءٍ يتحرك في شبه تيار، إلى ما دون درجة انصهارها بغية إجراء تحولات فизيائية فيها.

- يبعد الكبريت عن خاماته المعدنية.
- يسبب التأكسد.

307 **roasting**  
*grillage, calcination*  
شَيْ، تكليس  
عملية أكسدة تجرى بالتسخين بوجود الهواء أو الأكسجين، أكثر استعمالاتها شيوعاً تحويل خامات السلفيدات الطبيعية إلى أكسايد في مرحلة هي الأولى في استخلاص الزنك والرصاص والنحاس.

308	<b>rock oil</b> <i>huile de roche</i>	زيت الصخر انظر petroleum.	من التقطير التجزئي للروزین في درجات حرارة أعلى من الدرجة 360°س، ذواب في الإيتر والكلوروفورم، قليل الذوبان في العُوْل وعديمه في الماء. يستعمل في صناعة زيوت التزلق وأحجار الطباعة والورانيش.
309	<b>rock-salt</b> <i>sel gemme</i>	ملح صخري	روح القلفونة (الروزین) <i>esprit de colophane</i>
310	<b>rosaniline</b> <i>rosaniline</i>	روزانيلين مُرَكَّب بلوري بلونبني حُمر صيغته $\text{HOC}(\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2)_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)\text{NH}_2$ ، ينصهر 	سائل طيار يؤخذ من القطافات الأولى للتقطير التجزئي للقلفونة، يستعمل مادة مرقة (مددة) للورانيش ومادة شائبة للتربيتين.
311	<b>rosin</b> <i>colophane</i>	قلفونة (روزین) شدّافٌ شفافة بلون العنبر، تغلي بين الدرجتين 100° و 150°س، عديمة الذوبان في الماء، ذوابة في البنزين والإيتر والزيوت وثنائي سلفيد الكربون، قاسية البنية في درجة حرارة الغرفة وتلين عند تسخينها، تؤخذ من شجر الصنوبر وتستعمل في صنع المواد اللاصقة والورانيش ومُرَكَّبات التقسيمة والعزل وأحجار الطباعة وسوها.	حسب الروزوليک <i>acide rosolique</i> أحد مشتقين لثلاثي فنيل الميتان صيغته $(\text{C}_6\text{H}_4\text{OH})_2\text{CC}_6\text{H}_4\text{O}$ الذوبان في الماء والبنزين والإيتر، يحضر من الروزانيلين أو من مزيج الفنول والأورتو كريزول.
312	<b>rosin oil</b> <i>huile de colophane</i>	زيت القلفونة (الروزین) سائل زيتى القوام يتكون أساساً من مُرَكَّبات هيدروكربونية مع بعض الحموض الراطينية، يؤخذ	دوار حركة جسم يدور حول محور.
313	<b>rosin spirit</b> <i>esprit de colophane</i>		دوار آلة الحركة حول محور أو حول مركز.
314	<b>rosolic acid</b> <i>acide rosolique</i>		دوران آلة الحركة حول محور أو حول مركز.
315	<b>rotary</b> <i>tournant</i>		دوران
316	<b>rotation</b> <i>rotation</i> Lat. rotatus (v.rotare)		دوران كمومي دوارني عدد كمومي مُتَّجِّه (شعاعي) يحدد العزم الزاوي لجزيء يدور حول محور.
317	<b>rotational quantum number</b> <i>nombre quantique de rotation</i>		دوران كمومي دوارني عدد كمومي مُتَّجِّه (شعاعي) يحدد العزم الزاوي لجزيء يدور حول محور.

318	<b>rotational spectrum</b> <i>spectre de rotation</i>	طيف دواري الجزء من طيف جزيئي الذي تنشأ عصائبه من تحركات كومومية في طاقة الدوران.	مادة لدنة حرارياً تتحضّر بتفاعل محلول مبعثر من المطاط الطبيعي مع كلوريد الهيدروجين اللامائي تحت الضغط وفي درجة حرارة منخفضة، تصنع منها رقاقات شديدة المقاومة للرطوبة والحموض والقلويات، تغدو هشة عند تعرضها لأشعة الشمس، لذلك تضاف إليها مثبتات وملدّنات، لصناعة الأردية الواقية من المطر ومواد التغليف.
319	<b>rotatory power</b> <i>pouvoir rotatoire</i>	قدرة تدويرية المقدرة على تدوير شيء ما مثل تدوير مستوى الضوء المستقطب يميناً أو يساراً.	
320	<b>rough</b> <i>rugueux</i>	خشن - غير مقصوّل شكلاً أو مظهراً. - ما يتصل سطحه بعدم الاستواء.	
321	<b>roughness</b> <i>rugosité</i>	خشونة صفة أو حالة عدم استواء السطح.	
322	<b>rubber</b> <i>caoutchouc</i>	مطاط بلمرٌ عالي الدرجة طبيعي أو صناعي يتميز بالمرونة والمرونة المرتدة بعد فلكنته بالكريت أو بعميل وَضْل تصالبي آخر حيث يتحول من بلمر متلدن حرارياً إلى بلمر متصلب حرارياً. انظر <i>thermoset</i> و <i>thermoplast</i> .	<b>لاتكس مطاطي</b> <i>latex de caoutchouc</i> مُعلَّقٌ مائيًّا أيضًا من بلمر هيدروكربوني يوجد طبيعياً في بعض أنواع الأشجار ويحضر صناعياً، أكثر مصادره أهمية شجرة استوائية من نوع <i>Hevea brasiliensis</i> . كانت تعدّ المصدر الوحيد للمطاط حتى سنة 1945. فيه نحو 60% ماء و 35% هيدروكربون و 2% بروتين وبعض الأملاح اللاعضوية.
323	<b>rubber hydrocarbon</b> <i>hydrocarbure de caoutchouc</i>	هيدروكربون مطاطي - مركب هيدروكربوني عالي البلمرة صيغته $(C_5H_8)_n$ ، يعد المكون الرئيسي للمطاط الطبيعي. - الشكل المقرن لمتعدد الإيزوبرين.	<b>مطاط طبيعي</b> <i>caoutchouc naturel</i> مُركب غير مشبع من متعدد الإيزوبرين $C_5H_8$ لدن حراري ينحل في معظم المذيبات العضوية، يصنع من اللاتكس المأخوذ من أشجار <i>Hevea</i> ، يستعمل في صنع إطار السيارات والمركبات والأحذية ومواد العزل الكهربائي ومنتجات ميكانيكية متعددة.
324	<b>rubber hydrochloride</b> <i>hydrochlorure de caoutchouc</i>	هيدروكلوريد مطاطي	$n CH_2 = C - CH = CH_2 \longrightarrow [-CH_2 - \underset{CH_3}{C} = CH - CH_2 -]_n -$ إيزوبرين مطاط طبيعي
325	<b>rubber latex</b> <i>latex de caoutchouc</i>		
326	<b>rubber natural</b> <i>caoutchouc naturel</i>		
327	<b>rubber sponge</b> <i>éponge de caoutchouc</i>		<b>إسفنج مطاطي</b>



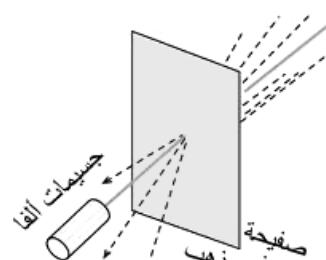
إيزوبرين

مطاط طبيعي

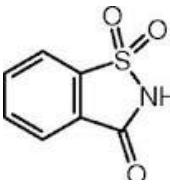
مطاط رغوي من يستحصل بنفخ الهواء في اللاتكس المسخن أو بمعالجة خام مطاطي بكرbones الأمونيا

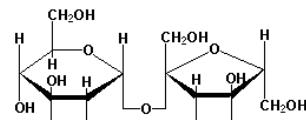
		روبيديوم
		<b>rubidium</b> <i>rubidium</i>
332	أو بشائي كربونات الصوديوم حيث يتحرر غاز الأمونيا أو غاز ثبائي أكسيد الكربون عند الوصول إلى درجة حرارة المعالجة، خلفاً ثقباً في بنية المطاط، يستعمل في صنع العوازل الماصة للصدمات ويسمى أيضاً foam rubber.	عنصر فلزي رمزه Rb عدده الذري 37 وكتلته الذرية النسبية 85.4678. أحادي التكافؤ يقع في الفصيلة Ia من الجدول الدوري، ينصلح في الدرجة 39° س، ويغلي في الدرجة 688° س، ينحل في الماء وينفك الماء بعنف، يُعد ثانٍ أكثر العناصر كهرجافية وثاني أشدّها قلوية.
328	<b>rubber synthetic</b> <i>caoutchouc synthétique</i>	مطاط صناعي
	مُركّبات متعددة ذات خصائص متباعدة إلا أن لها كلها خصائص المطاط الطبيعي، منها متعدد سلفيد الصوديوم (التيلوكول) ومتعدد الكلوروبرين (النيوبرين). يستعمل الكبريت في فلكنة البلمرات غير المشبعة وستعمل فوق أكسايد أو أكسيد فلزية في فلكنة البلمرات المشبعة.	ياقوت أحمر <b>ruby</b> <i>rubis</i>
	نيوبرين	- حجر ثمين من الكوراندوم الأحمر يوجد خاصة في بورما وسيلان وتايلند. - حجر اصطناعي يصنع من أكسيد الألومينيوم الحاوي قليلاً من معادن أخرى مثل أكسيد الكروم (0.05%) بتقانات يُشكل بها بلورات أحادية.
	$\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \\   & - & \text{C} & - & \text{C} = & \text{C} & - & \text{C} & - \\ & &   & & & & & & \\ & & \text{H} & & & & & & \end{array}$	.sapphire انظر
329	<b>rubbing</b> <i>frottement</i>	ذلك
	معالجة سطح، بغية صقله، بحركة جسم أو صفيفة ضاغطة تتوضع عليه.	معالجة سطح، بغية صقله، بحركة جسم أو صفيفة ضاغطة تتوضع عليه.
330	<b>rubbing alcohol</b> <i>alcool de frottement</i>	غُول ذلك
	سائل للاستعمال الخارجي يحوي عادة غُولاً مسخناً، أو الغُول الإيزوبروبيلي، وماء.	سائل للاستعمال الخارجي يحوي عادة غُولاً مسخناً، أو الغُول الإيزوبروبيلي، وماء.
331	<b>rubbing oil</b> <i>huile de frottement</i>	زيت ذلك
	زيت منخفض ال viscosity يستعمل مع مادة ساحجة أو بدونها لتلميع السطوح المدهونة.	زيت ذلك <b>rule</b> <i>règle</i>
334		قاعدة
		Lat. <i>regula</i>
		- علاقة أو مقوله ثبتت صحتها وقابليتها للتعميم. - معيار مُحدَّد، أو تقييم، بدلالة مجريات شيء أو أمر.



<p><b>335 run</b></p> <p><i>essai, opération</i></p>	<p>تلقييم، إجراء</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- مقدار المادة المستعملة في عملية واحدة أو في إجراء واحد.</li> <li>- سلسلة متکاملة من الإجراءات أو العمليات.</li> </ul>	<p>ذرة اعتمدها رذرفورد في نموذجه الذري تتكون من نواة صغيرة كثيفة تضم معظم كتلة الذرة وتحمل شحنة كهربائية موجبة، تدور حولها في مدارات ثابتة إلكترونات تحمل شحنة سالبة تعادل بمجموعها شحنة النواة الموجبة.</p>
<p><b>336 rust</b></p> <p><i>rouille</i></p>	<p>صدأ</p> <p>طبقة هشة حمراء تنشأ على سطح الحديد عند تعرضه لهواء رطب، تتكون بالدرجة الأولى من أكسيد الحديد III المائي وأحياناً من كربوناته وكبريتاته.</p>	<p>تشتت رذرفورد</p> <p><i>scattering de Rutherford</i></p> <p>بعشر الجسيمات ألفا عند اختراقها صفية فلزية رقيقة في اتجاهات زاوية تدل على موضع مركز الشحنة الموجبة (نواة الذرة).</p>
<p><b>337 ruthenium</b></p> <p><i>ruthénium</i></p>	<p>روتينيوم</p> <p>عنصر فلزي من مجموعة البلاتين رمزه Ru، عدده الذري 44 وكتلته الذرية النسبية 101.07 درجة انصهاره 2310°س ودرجة غليانه 3900°س، متعدد التكافؤات، يوجد في الفصيلة VIII من الجدول الدوري لا ينحل في الحموض وماء الذهب، يتآثر بالقلويات الشديدة مثل محلول مركز من هيدروكسيد الصوديوم أو القلوبيات المتصهورة، يشبه الأوسميوم إلا أنه أشد مقاومة للتأكل منه، يستعمل حفازاً وفي صنع الخلاط المقاومة للتأكل، يوجد مع البلاتين في خاماته.</p>	 <p>ثابتة ريدبرغ</p> <p><i>constante de Rydberg</i></p> <p>ثابتة ذرية تميّز الأطیاف الذرية للعناصر وتدخل في صيغ الأعداد الموجية لمجموعاتها أو سلاسلها الطيفية، تبلغ قيمتها <math>109678\text{ سم}^{-1}</math> للهيدروجين و<math>109737\text{ سم}^{-1}</math> للعناصر الأثقل منه.</p>
<p><b>338 Rutherford atom</b></p> <p><i>atome de Rutherford</i></p>	<p>ذرة رذرفورد</p>	<p style="text-align: center;">* * *</p>

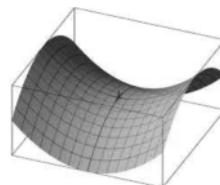
# - S -

<b>1 saccharic</b>	سَكْرِي <i>saccharique</i>	صفة لما يدل على مادة سكرية أو يحضر منها.	<b>5 saccharose</b>	سَكْرُوز <i>saccharose</i>	انظر .sucrose
<b>2 saccharification</b>	تَسْكُرٌ <i>saccharification</i>	تحويل مادة سيلولوزية مثل الخشب إلى غلوكوز بالحامنة الحمضية أو الإنزيمية.			
<b>3 D-saccharic acid</b>	D-حمض السكريك <i>acide saccharique</i>	حمض صيغته $\text{COOH}(\text{CHOH})_4\text{COOH}$ ، ينصهر متفكّكاً بين الدرجتين 125 و 126°س، كثير الانحلال في الماء والغَوْل والإيتير، يحضر بأكسدة السكر أو الغلوكوز أو النشا بحمض النتريك، وهو الاسم القديم لحمض الغلوكاريك.	<b>6 saddle point</b>	نقطة سرجية <i>point de selle</i>	هي نقطة مقاربةٌ متوسطة تحددها النظرية الانتقالية للتفاعلات الكيميائية التي تنص على ضرورة امتلاك الجزيئات المتفاعلة طاقةً ترفعها إلى مستوى طاقيًّا عالٍ يتبع لها الانتقال لاحقًا إلى مواتج التفاعل. وهي النقطة الأعلى على مسار التفاعل.
<b>4 saccharin</b>	سَكَرِين <i>saccharine</i>	مسحوق بلوري أبيض صيغته $\text{C}_7\text{H}_5\text{NO}_3\text{S}$ لا قيمة غذائية له، تفوق حلاوته حلاوة السكر بنحو 500 مرة، لذلك يستعمل بديلًا عنه في صناعة الأشربة وبعض المستحضرات الطبية. أدى إعطاء مقدار كبير منه إلى فتران التجارب إلى ظهور أورام في مجاريها البولية، ولم يتأكد حدوث ذلك عند الإنسان.	<b>7 safety glass</b>	زجاج الأمان <i>sécurité</i>	صفيحتان من زجاج مُيسطَّح بينهما طبقة من لдин مقاوم للكسر ترتبط بالزجاج لحياته؛ يستعمل في صنع زجاج السيارات ونوافذ القطارات والزجاج المقاوم للرصاص.
			<b>8 safflower oil</b>	زيت العُصْفُر <i>huile de carthame</i>	



فروكتوز      غلوكوز  
سَكْرُوز

**6 saddle point** نقطه سرجية  
*point de selle*  
 Lat. sedlo (v.sedere)  
 هي نقطة مقاربةٌ متوسطة تحددها النظرية الانتقالية للتفاعلات الكيميائية التي تنص على ضرورة امتلاك الجزيئات المتفاعلة طاقةً ترفعها إلى مستوى طاقيًّا عالٍ يتبع لها الانتقال لاحقًا إلى مواتج التفاعل. وهي النقطة الأعلى على مسار التفاعل.



**7 safety glass** زجاج الأمان  
*sécurité*  
 صفيحتان من زجاج مُيسطَّح بينهما طبقة من لдин مقاوم للكسر ترتبط بالزجاج لحياته؛ يستعمل في صنع زجاج السيارات ونوافذ القطارات والزجاج المقاوم للرصاص.

**8 safflower oil** زيت العُصْفُر  
*huile de carthame*

**عُصْفُر: (عربي) Ar.**

زيت جفوف يؤخذ من بذور نبات العصفر، شبيه بزيت بذر الكتان، يحتوي 78% من حمض غير مشبع (حمض اللينوليك)، ويستعمل في صنع الراتينات الألكيدية والدهانات.

**9 saffron***saffran*

زعفران (عربي) Ar

مادة ذات لون برتقالي غامق ورائحة عطرية، تستعمل في تنكية الطعام وتلوينه، وقد استعملت سابقاً مادة صباغية ومضادة للتشنج في الطب.

**10 salicylal***salicylale*انظر *.salicylaldehyde***11 salicyl alcohol***alcool salicylique*

غول صيغته  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{OH}$ ، بلوري الشكل أبيض اللون، ذو طعم لاذع، ينصهر بين الدرجتين 86° و 87° س، كثير الانحلال في الغول والإيتير والكلورفورم، يستعمل خدراً موضعياً في الطب.

**12 salicylaldehyde** (الصفاصاف)*aldéhyde salycilique*

سائل زيتى القوام صيغته  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CHO}$ ، له رائحة اللوز المر، ذواب في الغول والإيتير والبنزين قليل الذوبان في الماء. يحضر بتفاعل الفينول مع الكلورفورم ويستعمل في صناعة العطور والمنتجات الصيدلانية.

**13 salicylamide***salicylamide*أميد صيغته  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{CONH}_2$ ، بلوري الشكل

أبيض اللون أو ذو لون زهري خفيف، ينصهر بين الدرجتين 139° و 142° س، يغلي متفككاً في الدرجة 270° س، ذواب في الغول والإيتير والماء الحار، قليل الذوبان في الماء البارد، يحضر بتفاعل ساليسيلات الميتيل مع غاز الشادر الجاف.

**14 salicylanilide***salicylanilide*مُركب صيغته  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{CONHC}_6\text{H}_5$ ، بلوري

الشكل أبيض اللون أو ذو لون زهري خفيف، ينصهر بين الدرجتين 136° و 138° س، ينحل في الغول والكلورفورم والإيتير وقليلًا في الماء، محمر للجلد يستعمل في صنع مبيدات الفطورو في صناعات كيميائية.

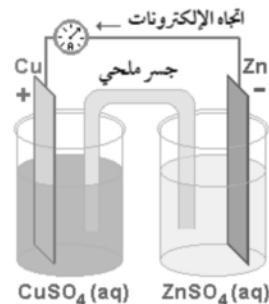
**15 salicylates***salycilate*

ملح أو إستر حمض الساليسيليك صيغته  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{COOM}$  حيث M ذرة فلز أحادي التكافؤ مثل الصوديوم.

**16 salicylic acid** (الصفاصاف)*acide salicylique*محروم أبيض صيغته  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})\text{COOH}$ ، ينصهر

بين الدرجتين 158° و 161° س، ويغلي في الدرجة 211° س (تحت ضغط 20 ملم زئبق)، ذواب في الغول

		جسر ملحي
		<b>21 salt bridge</b>
		<i>pont de sel</i>
		جسر من محلول ملحي من KCl غالباً، يوضع بين نصفين خلية غلافانية لاحتزال كمون الوصلة السائلة بين محلوليهما إلى حدود الأدنى، أو لعزل محلول في قيد الدراسة في نصف خلية مرجعية وتحبّب أي ترسيب كيميائي ممكن حدوثه فيه.
17 saline	ملحي	
	<i>salin</i>	
	Lat. salinae	
		- ما ينشأ من ملح أو ما يحويه.
		- ما اتصل بأملاح الفلزات القلوية أو المغذنيوم.
18 salinity	ملوحة	
	<i>salinité</i>	
	درجة ملوحة ماء البحر أو تركيز الملح فيه ومقداره 35 جزءاً من الملح في 1000 جزء من الماء.	
19 salt	ملح	
	<i>sel</i>	
	Lat. sal; Gr. hals	
		- مركب ينشأ باستبدال ذرة فلز أو جذر مكافئ موجب، مثل الجذر $\text{NH}_4^+$ ، بذرة هيدروجين حمض كما في التفاعل:
		$\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
		ومعظم الأملاح اللاعضوية تتأين في الماء.
		- كلوريد الصوديوم، أو ملح الطعام، المترشّف في الطبيعة، تتوضّعات، أو في مياه البحار والمحيطات.
20 salt bath	مغطس ملحي	
	<i>bain de sel</i>	
	حمام من مزيج مصهور من كلوريدات الصوديوم والبوتاسيوم والباريوم والكلالسيوم، أو من تراتتها؛ يضاف إليه أحياناً كربونات الصوديوم أو سيلانيد، يستعمل في تقسيمة الفلزات وتطويعها.	
		انظر fused salt
		<b>22 salt rock</b>
		<i>sel de roche</i>
		ملح الطعام الصلب الموجود في الصخور والمشوب عادة بمركبات كيميائية أخرى.
		<b>23 salting in</b>
		<i>salaison</i>
		حل البروتينات بزيادة تركيز الملح في محلولها.
		<b>24 salting out</b>
		<i>relargage</i>
		ترسيب البروتينات من معلقاتها الغروانية بزيادة تركيز الملح فيها، حيث تعمل أيوناته على جذب جزيئات الماء نحوها وتبعدها عن جزيئات البروتين فترسب.
		<b>25 saltpeter</b>
		<i>salpêtre</i>
		Lat. salpetrae
		ملح البارود

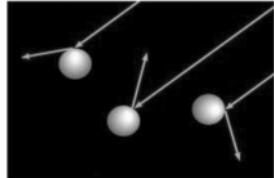


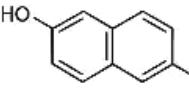
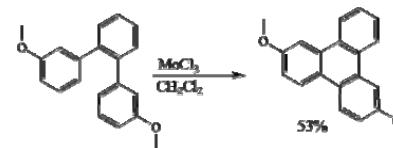
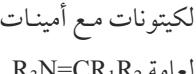
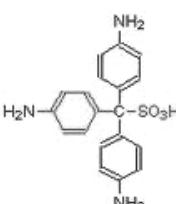
- ملح نترات البوتاسيوم $\text{KNO}_3$ ، ويسمى أيضًا .Chile salt peter	اتباع طرائق وتقانات محددة فيأخذ عينات اختبار من مواد أولية أو نصف مصنعة أو مصنعة لمراقبة جودة تصنيعها.
- الملح المتزهّر الناشئ أحياناً على سطح أوراق التبغ عند تحميرها.	رمل
<b>26 saluretic</b> <i>salidiurétique</i> أحد مجموعة مركبات كيميائية، مثل هيدروكلور التيازید، تعمل على طرح أيونات الصوديوم والكلور في البول.	دقائق روسوبية من الكوارتز غالباً، تنشأ بمعظمها من تنكّك الصخور، وتقل أبعادها عن 2 ملم، تستعمل في صناعة الزجاج والملاط.
<b>27 salvarsan</b> <i>salvarsan</i> مُركب زرنيخي صيغته $\text{C}_{12}\text{H}_{14}\text{O}_2\text{N}_2\text{Cl}_2\text{As}_2$ ، استعمل سابقاً في معالجة مرض الزهري، استعراض عنه لاحقاً بأدوية أخرى مثل البنسلين.	حام رملي <i>bain de sable</i> وعاء يسخّن فيه الرمل، يستعمل في تسخين الأدوات المخبرية وما تحويه أحياناً.
<b>28 samarium</b> <i>samarium</i> عنصر فلزي من زمرة اللانتانيدات رمزه Sm، عدده الذري 62 وكتلته الذرية النسبية 150.4، ثانوي التكافؤ وثلاثي، يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري، ينصدر في الدرجة 1072 °س، ويغلي في الدرجة 1900 °س، يشبه الحديد في قساوته ويعد عميل احتزال فعال، ذو مقدرة كبيرة على امتصاص الترددات.	تفاعل ساند ماير <i>réaction de Sandmeyer</i> تفاعل تصطنع فيه هاليدات أريلية (عطرية)، بدءاً من أملاح الديازونيوم الأريلية، باستعمال حفّازات من هاليدات النحاس I.
	$\text{R}_1\text{C}_6\text{H}_4\text{N}_2^+ + \text{X}^- \xrightarrow{\text{CuX}} \text{R}_1\text{C}_6\text{H}_4\text{X}$ <p style="text-align: center;"><math>\text{X} = \text{Cl}, \text{Br}, \text{CN}</math></p> <p>ملح ديازونيوم أريلي      هاليد أريلي</p>
<b>29 sample</b> <i>échantillon</i> نموذج يعتمد للمقارنة أو للتقليل.	جزيء شطيري <i>molécule en sandwich</i> جزيء عضوي تساندي ترتبط فيه ذرة فلزية بحلقة ببتانية بإلكترونات تتحرك في مداريات تقع فوق وتحت مستوى الحلقة. مثاله جزيء الفيروسين $(\text{C}_5\text{H}_5)_2\text{Fe}$ .
<b>30 sampling</b> <i>échantillonnage</i> اعتيان	

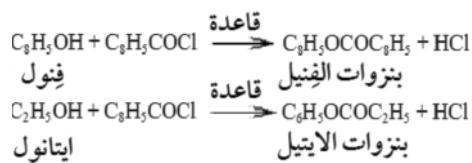
35	<b>sanitizer</b>	مطهر	عدد ملّيغرامات هيدروكسيد البوتاسيوم (KOH) اللازمة لحلّمهة غرام واحد من إستر أو من غليسيريد دسّم.
	<i>expurgeur</i>		
	صنف خاص من المطهرات، من أفراده مركبات الأمونيوم الرباعي ومركبات تحت الكلوريت التي تحرّر اليود، يستعمل لتطهير أدوات المطبخ الزجاجية الخزفية.		
36	<b>santal oil</b>	زيت الصندل	صابونين
	<i>huile de santal</i>		- غликوزيد نباتي يشتق من نبات saponaria، ذو رائحة واخزة وطعم غير مستحب، شديد السمية بالحقن معتمدًا بالتناول، ينشئ زباداً شديداً عند خصّه مع الماء.
	Lat.sandallum		- اسم عام يطلق على مجموعتين من الغликوزيدات المشتقة من أشباه التريبيات والستيرويدات، تكون مستحلبات زيت - إستر وتستعمل غروانيات واقية.
	زيت أساسى ذو لون أصفر باهت وقدرة تدوير يسارية عالية، يستعمل في صناعة العطور والمنكهات، يسمى sandalwood oil . أيضاً		
37	<b>santalum</b>	صندل	ياقوت أزرق
	<i>santal</i>		sapphir
	Lat. sandalum		Lat. sapphirus; Gr.sappheiros
	نوع صغير من شجر من طائفة الصندليات ينمو في جزر الملايو، له ورق جلدي وزهر صغير يتجمع على هيئة عناقيد.		أي من أنواع الكوراندوم غير الأحمر، وبخاصة الأزرق، يحضر صناعياً بتقانة نمو البلورات، صيغته $\text{Al}_2\text{O}_3$ ، ينصلّر في الدرجة 2040° س، لا يتأثر بالحموض والقلويات القوية، ويستعمل في صنع الأنابيب الإلكترونية والعناصر الضوئية في كواشف الأشعة. انظر ruby.
38	<b>saponification</b>	تصبّن	
	<i>saponification</i>		
	تفاعل إستر حمض دسم مع قلوي، مثل هيدروكسيد الصوديوم، لتكوين الغُول والملح الموقفين لها ويدعى الملح الناشئ صابوناً.		
	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{OCOR}^1 \\   \\ \text{CHOCOR}^2 \\   \\ \text{CH}_3\text{OCOR}^3 \end{array} + 3\text{NaOH} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_3\text{OH} \\   \\ \text{CHOH} \\   \\ \text{CH}_3\text{OH} \end{array} + \left[ \begin{array}{c} \text{R}'\text{COONa}^- \\   \\ \text{R}'\text{COONa}^- \\   \\ \text{R}'\text{COONa}^- \end{array} \right]$		
	كريوكسيلات + غليكول + الصوديوم + ثلاثي هيدروكسيد + غليسيريد		
39	<b>saponification number</b>	رقم التصبّن	رمام، رمي
	<i>nombre de saponification</i>		<i>saprophyte</i>
			نبات أو فطر أو عضويات نباتية تقتات بالغذاء الرميّة من مادة عضوية نباتية أو حيوانية متفسخة.



43 saran	saran	ساران	إشباع		
		بلمرلن حاربيا مقاوم للسخون لا يتآثر بالمواد الكيميائية، ينحل في المكسانون الخلقي، ويحضر ببلمرة الفينيليين، أو ببلمرة تشاركيأ مع مقادير ضئيلة من مركبات غير مشبعة أخرى، يستعمل في صنع رقائق لتغليف الطعام وبخاصة اللحوم.			
44 sarin	sarin	سارين	ضغط الإشباع		
		pressure de saturation	الضغط الأعظمي لبخار متوازن مع سائله في درجة حرارة وضغط محددين.		
45 saturated hydrocarbon (alkane)	فحـم هـيدروـجيـني مشـبـع (أـلـكـانـ)	مشـبـع (أـلـكـانـ)	سـكـسيـتوـكـسـين		
	<i>hydrocarbure saturé</i>				
	أـحد مـركـبـات مـجمـوعـة قـوـامـها الـكـربـونـ والـهـيدـرـوجـينـ، كـلـ ذـرـاتـ الـكـربـونـ فـيـهاـ مـشـبـعـةـ،ـ صـيـغـتهاـ العـامـةـ،ـ C~n~H~2~n~+~2~،ـ تـوـزـعـ أـفـرـادـهاـ بـيـنـ حـالـاتـ الـمـادـةـ الـثـلـاثـ،ـ فـيـهـيـ فـيـ الـحـالـةـ الـغـازـيـةـ حـيـنـ تـقـعـ قـيـمـ nـ بـيـنـ 1ـ وـ 4ـ،ـ وـ فـيـ الـحـالـةـ السـائـلـةـ حـيـنـ تـقـعـ قـيـمـ nـ بـيـنـ 5ـ وـ 17ـ،ـ وـ فـيـ الـحـالـةـ الـصـلـبـةـ لـقـيـمـ nـ الـتـيـ تـرـيـدـ عـنـ ذـلـكـ.	<i>saxitoxine</i>	مـركـبـ سـامـ صـيـغـتهـ C~10~H~17~N~7~O~4~.2~H~Clـ،ـ يـشـلـ الحـرـكـةـ إـذـ يـهـاجـمـ الـجـمـلـةـ الـعـصـبـيـةـ مـعـوـقاـ عـمـلـ الـأـعـصـابـ الـعـضـلـيةـ.ـ يـوـجـدـ فـيـ بـعـضـ أنـوـاعـ الـمـاحـارـ.		
46 saturated solution	<i>solution saturée</i>	محلول مشـبـع	Saybolt universal viscosity		
		محلول يـحـويـ فـيـ دـرـجـةـ حـرـارـةـ وـضـغـطـ مـحـدـدـينـ،ـ التـرـكـيزـ الـأـعـلـىـ مـنـ الـمـذـابـ فـيـهـ.	viscosité universelle de Saybolt	لـزـوجـةـ سـيـبـولـتـ	
				الـعـامـةـ	لـزـوجـةـ سـائـلـ تـقـدـرـ بـزـمـنـ جـرـيـانـ عـيـنةـ مـنـهـ (ـحـجمـهاـ 60ـ مـلـ فـيـ شـرـوطـ مـحـدـدةـ)ـ مـقـدـرـاـ بـالـثـوـانـيـ،ـ مـنـ ثـقـبـ فيـ مـقـيـاسـ لـزـوجـةـ سـايـبولـتـ.ـ انـظـرـ viscosity
			Saytzeff rule (Zaitsev)	قـاعـدـةـ سـيـنـزـفـ	لـزـوجـةـ سـائـلـ تـقـدـرـ بـزـمـنـ جـرـيـانـ عـيـنةـ مـنـهـ (ـحـجمـهاـ 60ـ مـلـ فـيـ شـرـوطـ مـحـدـدةـ)ـ مـقـدـرـاـ بـالـثـوـانـيـ،ـ مـنـ ثـقـبـ فيـ مـقـيـاسـ لـزـوجـةـ سـايـبولـتـ.ـ انـظـرـ viscosity
				<i>règle de Saytzeff</i>	قـاعـدـةـ تـنـصـ علىـ أـنـ الـأـلـفـينـ الـأـكـثـرـ تـكـوـنـاـ فـيـ تـفـاعـلـاتـ الـحـذـفـ هوـ الـذـيـ يـمـلـكـ الـعـدـدـ الـأـكـبـرـ مـنـ الـمـسـبـدـلـاتـ عـلـىـ الـرـابـطـةـ الـمـضـاعـفـةـ فـيـ جـزـيـهـ.

52 scalar	<b>سُلْمٌي، عددي</b> <i>scalaire</i> Lat. scalaris كمية، مثل درجة الحرارة والكتلة، لها مقدار فقط على سُلْمٌ عددي، وليس لها اتجاه.	مسْنُح
53 scale	<b>سلّم، ميزان، قشرة</b> <i>échelle, écaille</i> - مقاييس مدرج تحدد تدريجياته (واحداته) بدلالة بعض خصائص ما يراد قياسه، مثل مقاييس درجات الحرارة، ومقاييس الكثافة (بوميه). - توضع كلاسي من ترببات معدنية تتجمع في أنابيب المياه والراجل البخارية.	خطّط التشتّت
54 scale factor	<b>عامل القياس</b> <i>facteur d'échelle</i> مقدار ثابت يعطي جداوه في قيمة التدرجية التي يدل عليها سلّم القياس المعتمد، القيمة الحقيقة لما يراد قياسه.	تَشَتَّت
55 scan (v)	<b>يمسح</b> <i>scanner</i> Lat. scandere يجري بحثاً دقيقاً وتحقيقاً لأمرٍ.	منقِّي، قَمَّام
56 scandium	<b>سكنانديوم</b> <i>scandium</i> عنصر فلزي رمزه Sc، يشبه عناصر الأتربة النادرة ذو لون فضي أبيض عدده الذري 21 وكتلته الذرية النسبية 44.9559؛ ثلاثي التكافؤ يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري. ينصلّر في الدرجة 1200° س ويغلي في الدرجة 2400° س، ليس له استعمالات صناعية هامة، له نظير مستقر واحد هو النظير <sup>45</sup> Sc وأربع وعشرون نظيرًا مُشعًا أطوالها عمرًا النظير <sup>46</sup> Sc الذي يبلغ عمره النصفي 83.8 يومًا، ويُستعمل عنصر اكتفاءً في مصافي النفط لكشف التسربات.	خليطة من فلز نشيط، مثل التوريوم والزركونيوم، تضاف إلى مصهور فلزي لتخليصه من آثار الأكسجين أو الآزوت باتحادها معها وإبعادها مع الخبث.
57 scanning	<b>examin approfondi, scansion</b> إجراء تحليلي يقوم على توجيه حزمة إلكترونية متراكمة على سطح يراد فحصه، يدل تغيير دلالتها على حالة هذا السطح.	إنْجِرَاء تَحْلِيلِي يَقُومُ عَلَى تَوجِيهِ حَزْمَةِ إِلْكْتَرُونِيَّةٍ مَتَرَكِّمَةً عَلَى سَطْحٍ يَرَادُ فَحْصُهُ، يَدُلُّ تَغْيِيرُ دَلَالَتِهَا عَلَى حَالَةِ هَذَا السَّطْحِ.
58 scatter diagram	<b>diagramme de dispersion</b> مخطط توافر خاصيتين يُظهر التغيير الذي يلحق بإحداهما عند تغيير الأخرى.	خَطَّطَتْ التَّشَتِّت
59 scattering	<b>dispersion, diffusion</b> 	التَّغْيِيرُ العَشَوَائِيُّ الَّذِي يَطْرُأُ عَلَى اتجاه جسمٍ، مثل الفوتون، عند اصطدامه بجسم آخر.
60 scavenger	<b>épurateur</b> مادة تضاف إلى جملة أو مزيج لإخمال آثار الشوائب فيها أو استنفادها.	- مادة تضاف إلى جملة أو مزيج لإخمال آثار
61 scavenging	<b>épuration</b> إضافة مادة إلى جملة، أو إلى مزيج بغية تخليصه مما يحيوه من شوائب أو من جذور حرّة.	تسفية، تنقية

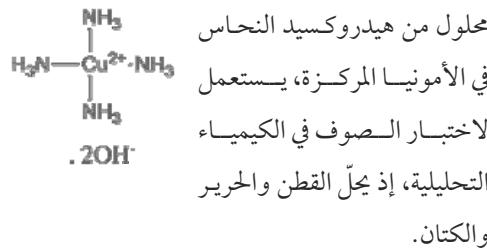
62 scent	عطر، شذا	تفاعل إضافة حمض الهيدرازوبيك، المحفز بحمض، إلى حوض كربوكسيلية وألدهيدات وكيتونات لإعطاء أمينات ونتريلات وأميدات على التوالي.
odeur, parfum Lat. senten (v.sentire)		
انبعاث تطلقه مادة يؤثر في حاسة الشم حين تلقاه.		
63 Schaffer acid	حمض شيفر	تفاعل شول
acide de Schaeffer		<i>réaction de Scholl</i>
	حمض له شكل صفائح بيضاء تنصهر في	قرنٌ جزيئاتٌ عطرية بوجود حفّازات من زمرة حمض لويس.
الدرجة 122°س، ذوبان في الماء والغُول، يستعمل مادة متوسطة في صنع أصباغ آزو. انظر azo dye.		
64 schematic diagram	خطط ترسيمي	تفاعل شوريجين
diagramme schématique		<i>réaction de Schorigin</i>
خطط يظهر علاقات نظام فيما بينها.		تفاعلات فلزية عضوية، من نوع تفاعلات غرينيار، تستعمل فلز الصوديوم بدل فلز المغنيسيوم؛ من أمثلتها تفاعلات مركبات الصوديوم الألكيلية مع ثنائية أكسيد الكربون لإعطاء إسترات حوضٍ أحادية القاعدة. انظر Grignard reaction
65 Schiff base	قاعدة شيف	
base de Schiff		
صنف من مركبات تحضر بتكافث الألدهيدات أو الكيتونات مع أمينات أولية، صيغتها		
	العامة	
توجد على هيئة بلورات صلبة عديمة اللون عادة، ضعيفة القاعدية تحلمه بالماء وبالحموض القوية منتجة مركبات كربونيلية وأمينات، تستعمل في صنع الأصباغ ومسرعات فلكنة المطاط ومواد متوسطة.		
66 Schiff's reagent	كافش شيف	تفاعل شوتن - بوaman
réactif de Schiff		<i>réaction de Schotten-Baumann</i>
	كافش للألدهيدات يأخذ بهماسه معها لوًنا بنسجيًّا أحمر يزول بإمداد تيار من SO2 في محلوله، يحضر بحل الفوكسين في الماء.	أسيلة الأغوال والفينولات بهاليدات أسيلية في محلول مائي قلوي.
67 Schmidt reaction	تفاعل شميدت	معادلة شرودينغر
réaction de Schmidt		<i>équation de Schrodinger</i>



معادلة تعبر عن الطبيعة الموجية للجسيمات الأولية، تدعى أساسية لوصف خواص هذه الجسيمات، يدل فيها  $\psi$  على التابع الموجي لشروننغر و  $E$  على الطاقة و  $V$  على الطاقة الكامنة و  $X$  على الموقع.

$$\frac{\partial^2 \psi}{\partial X^2} + \frac{8\pi^2 m}{h^2} (E - V) \psi = 0$$

## 72 Schweitzer's reagent

*réactif de Schweitzer*

## 73 scintillation

*scintillement*Lat. *scintillatio* (v.*scintillare*)

نحوjas سريعة في شدة ظاهرة فيزيائية أو في سرعتها أو ترددتها أو أي واحدة من خصائصها.

## 74 scintillation counter

عداد الومضان

*compteur de scintillement*

جهاز يستعمل لكشف نبضة إشعاعية بإصداره ومضنه ضوئية، تستعمل فيه كواشف لاعضوية مثل يوديد الصوديوم لكشف الإشعاعات ألفا، وكواشف عضوية مثل اللدائن لكشف الإشعاعات بيتا وغاماً.

## 75 scission

*coupure**scissus*

- فضم رابطة كيميائية وتحرير طاقة مقدارها نحو 5 إلكترون فولط.
- تجزئة مجموعة إلى أجزاءها أو وحداتها المكونة.

## 76 scouring agent

*agent de décapage*

مُركّب يستعمل لإزاحة الزيوت الطبيعية والدهن عن الصوف الخام، وكذلك لإزاحة زيوت التزليق التي توضع على خيوط الرأيون ونسيجه خلال غسلها أو حياكتها.

عميل تنظيف

## خردة

## 77 scrap metal

*ferrailles*

فُتات مواد صلبة أو خلفيات عمليات صناعية، تصلح لإعادة استعمالها تغذيةً راجعة لعمليات أولية؛ مثلاً لها التفایات الناتجة عن قولبة اللدائن أو كسر الزجاج أو الأواني المعدنية.

## يكشط

## 78 scrape (v)

*frotter, gratter*

يجعل سطحًا ناعمًا أو نظيفًا بألة حادة أو بسادة ساحجة.

## يحكّ

## 79 scratch (v)

*gratter, frotter*

يخدش سطحًا بقطعة حادة أو بسادة ساحجة.

## يتحرّر، يتقصّى

## 80 screen (v)

*dépister*

يبحث عن شيء في مجموعة أشياء وفق معايير تعتمد قواعد وشروطًا محددة.

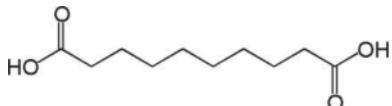
## منخل، شاشة، دريّة

## 81 screen

*écran*

OG.skirm

شبكة من أوتار، من حديد أو من لدائن، في إطار فولاذي، ذات أبعاد ومقاسات مختلفة، تستعمل في فرز الأجسام الصلبة وتصنيفها وغربلتها، وفي نزع الملوثات من المواد نصف الصلبة.

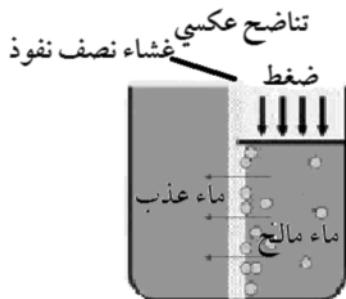
82 screening	حجّب، تقّيٌّ <i>tamisage, protection, dépistage</i>	طريقة لتنقية الغازات من سُلْفید المٰيدروجين $H_2S$ بامتصاصه بمحلول من كربونات الصوديوم وتكون بيكربونات الصوديوم وسُلْفیديه. يحرر هذا الأخير بنفخ تيار هوائي في محلول ويعاد تكوين كربونات الصوديوم.
83 screening agent	عميل تحرّي، عميل حجب <i>agent de dépistage</i> v. excurare	محكم <i>scellant</i> مادة عضوية طرية يمكن سكبها، تقسّو لاحقاً بصنعها رابطة دائمة مع ركازة. معظم هذه المواد بلمرات اصطناعية مثل السيليكونات، ومتعدد الاليتران.
84 screening constant	ثابتة الحجب <i>constante de protection</i>	بحث، تنقيب <i>exploration, recherche</i> Lat. circum تقّيٌّ أمرٍ في مجموعة أمور متماثلة أو ذات علاقات فيها بينها.
85 screening effect	تأثير الحجب <i>effet de protection</i>	aciض sebacic acid حمض السيباسيك <i>acide sébacique</i> حمض ثالثي الكربوكسيل صيغته $HOOC(CH_2)_8COOH$ ، له شكل صفائح بيضاء تنصهر في الدرجة $133^\circ\text{S}$ ، ينحل في الغَوْل والإيتِر وقليل الانحلال في الماء، يحضر من البوتادين ومستقاته التريلية، أو بالتقطر الجاف لزيت الخروع مع القلوبيات، يستعمل في صناعة العطور والشمعون والدهانات، يسمى أيضًا .sebacylic acid
86 scrubbing	غسل الغاز <i>épuration (de gas)</i>	
87 Seaboard process	طريقة سبيورد <i>procédé de Seabord</i>	ثاني، ثانية <i>seconde, deuxième</i> Lat. secundus - ما تلا الأول في موقعه أو رتبته.

		إفراز
91	- واحدة الزمن في الجملة الدولية وتساوي 9192631770 دورة من الإشعاع المقابل للانتقال بين مستوى طاقة بالغى الدقة في الحالة الدنيا للنردة السبيزيوم 133 . <sup>sec</sup> s ختصرها .	96 <b>secretion</b> <i>secretion</i> Lat. <i>secretio</i> (v. <i>secrenere</i> ) طرح مُتَّج نوعي، مثل طرح هرمون في الدم، من غدة داخلية.
92	- واحدة قياس الزوايا المستوية وتساوي 60/1 من الدقيقة.	97 <b>sedimentation</b> <i>sédimentation</i> Lat. <i>sedimentum</i> (v. <i>sedere</i> ) ترسب، إرساب، رسوب توضع دقائق صلبة معلقة في سائل بتأثير الثقالة.
93	<b>second - order reaction</b> <i>réaction du deuxième ordre</i> تفاعل من المرتبة الثانية تفاعل يعين معدله بدلالة تركيزي مادتين متفاعليتين فيه.	98 <b>sedimentation rate</b> <i>vitesse de sédimentation</i> سرعة ترسب دقائق صلبة معلقة في سائل، مثل ترسب الكريات الحمر في عينة من دم أضيف إليها مانع تختثر، وتحدد بقانون ستوكس. انظر Stokes law.
94	<b>secondary</b> <i>secondaire</i> ثانوي   مصطلح في الكيمياء يستعمل، مع مصطلحات أخرى مثل أولى وثالثي، لوصف البنية الجزيئية لمُركبات متتصاوقة أو متتشابهة كيميائياً، ترتبط فيها ذرة مركزية، مثل ذرة الكربون في الأغوال وذرة الآزوت في الأمينات، بذرة هيدروجين واحدة وبجذرین عضویین.	99 <b>seed</b> <i>graine, semence</i> بذرة - بلورة صغيرة مفردة من مادة يراد تحضير بلورات أكبر منها، تضاف إلى محلول من المادة لتحريض التبلور فيه. - الجزء من النبتة الذي يحوي جينيها وبعضاً من مخزونها الغذائي من دُسمٍ وبروتينات وكربوهيدرات، كما يحوي قشرتها السيلولوزية المغلفة.
95	<b>secondary quantum number</b> <i>nombre quantique secondaire</i> العدد الكمومي الثاني العدد الثاني (l) من الأعداد الكمومية الأربع، الدال على التوجّه الفراغي للمداري الذري، تقع قيمه بين الصفر و $n-1$ حيث $n$ العدد الكمومي الرئيسي، إلا أنها لا تتجاوز أربع قيم يُدلل عليها بالأحرف s, p, d, f.	100 <b>seeding</b> <i>ensemencement</i> بذر إدخال آثار ضئيلة من مادة في وسط تفاعلي لإطلاق التفاعل المراد فيه، حيث تعمل الآثار المدخلة عميل تَنْوِيَة، مثل إدخال بلورة في محلول فوق مشبع لإطلاق عملية تبلوره.
		قطعة
		segment <i>segment</i> Lat. <i>segmentum</i> (v. <i>secare</i> )

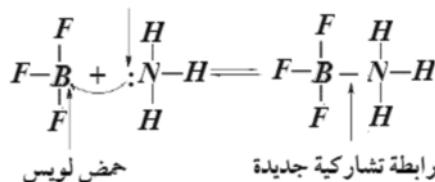
<b>102 selection</b> <i>sélection, choix</i> Lat. <i>selectio</i> (v. <i>seligere</i> )	<b>انتقاء</b> - آلية أخذ أو تحديد أكثر المكونات ملاءمة. - آلية طبيعية أو اصطناعية تحددبقاء أفراد من نمط وراثي معين.	<b>107 selenious</b> <i>sélénieux</i> ما يحتوي المركبات التي يكون فيها السيلينيوم في درجة الأكسدة الدنيا، أو يدل عليها.	سيليني
<b>103 selective absorption</b> <i>absorption sélective</i> <i>selectus</i>	<b>امتصاص انتقائي</b> امتصاص مادة لأطوال موجات محددة من إشعاع مع استبعاد ما سواها.	<b>108 selenious acid</b> <i>acide sélénieux</i> حمض بلووري صيغته $H_2SeO_3$ ، ميوع ذواب في الماء والغُول أضعف من حمض الكبريتني، يحضر بتفاعل السيلينيوم مع حمض الكبريتني، سام عند اشتنشاقه ومسمى الجلد، يستعمل كاشفًا لأنشباء القلويات. يسمى أيضًا <i>selenous acid</i> .	حمض السيليني
<b>104 selective solvent</b> <i>solvant sélectif</i>	<b>مذيب انتقائي</b> مذيب يذيب انتقائياً أحد مكونات مزيج سائل أو صلب في درجة حرارة محددة.	<b>109 self-ignition</b> <i>auto-allumage</i> اشتعال يحصل بلا مسبب.	اشتعال ذاتي
<b>105 selectivity</b> <i>sélectivité</i>	<b>انتقائية</b> آلية الانتقاء، وهي بخاصة النسبة المئوية لعدد جزيئات نوع كيميائي عانت التحول وأدت إلى نشوء مركب معطى.	<b>110 self-diffusion</b> <i>auto-diffusion</i> حركة عفوية لذرة نحو موقع جديد في بلورة تحويها.	انتشار ذاتي
<b>106 selenic acid</b> <i>acide séléniique</i>	<b>حمض السيلينيك</b> حمض بلووري صيغته $H_2SeO_4$ ، ينصهر في الدرجة $58^{\circ}\text{C}$ ويتفكك في الدرجة $260^{\circ}\text{C}$ ، شديد الذوبان في الماء، أكثر قدرة على الأكسدة من حمض الكبريتني، يؤثر في الذهب والبلاتين ويحرّش الجلد والأغشية المخاطية.	<b>111 semi-</b> <i>semi, hémi, demi</i> Gr. <i>hemi</i> سابقة تدل على النصف أو الجزئية.	نصف
		<b>112 semiconductor</b> <i>semiconducteur</i> عنصر، مثل السيلينيوم والجرمانيوم، أو مركب صلب ذو موصلية كهربائية متواضعة تتناقص مقاومته النوعية بارتفاع درجة حرارته.	نصف ناقل



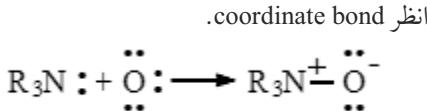
**غشاءٌ نصفُ نفوذٌ** *semipermeable membrane*  
غشاء ذو بنية ذات مسامٍ مكروبية، يعمل بالتحال  
مصفاةً عالية الكفاءة تسمح بمرور أيونات الماء  
ومذيبات أخرى صغيرة الجزيئات عبرها ولا يُؤثِّرُ  
جزيئاتٌ ضخمة مثل جزيئات البروتينات. طبقيٌّ  
وصناعيٌّ، تستعمل الأغشية الصناعية في إزالة ملوحة  
مياه البحر.



**نصفُ قطبٍ** *semipolar*  
صفة تطلق بخاصة على البنى والروابط الكيميائية التي  
لها قطبية مرتبطة بمشاركة لاقطبىٍّ مثل ارتباط جزيء  
الأمونيا  $\text{NH}_3$  بجزيء فلوريد البور  $\text{BF}_3$ .  
قاعدة لويس



**رابطة نصف قطبية** *semipolar bond*  
*liaison semipolaire*



**نصفُ اصططاعيٌّ** *semi synthetic*  
*semisynthétique*

ما يُصطنع من مواد طبيعية مثل السيلولوز أو ما يرتبط  
به أو يدل عليه.

**حرارة محسوسة** *sensitive heat*  
*chaleur sensible*  
الطاقة الحرارية التي تنتقل من مادة وإليها بسبب تغير  
درجة حرارة تلك المادة.

**حساسية** *sensitivity*  
*sensibilité*  
حالة التحسّس من مادة، وتحدّد بتركيزها الأدنى الذي  
يمكن قياسه قياساً موثوقاً به بطريقة تحليلية محددة.

**محسٌّ** *sensor*  
*sensor*  
Lat.sensus (v.sentire)  
جهيزٌ مصمَّمٌ للتجاوب مع منهٍ فيزيائيٍّ، مثل  
الحرارة والضوء، ونقل النبضة الناتجة لقياسها أو  
للحكم بها.

**ينفصل** *separate (v)*  
*séparer*  
يُبعد أحد مكونات جملة أو مزيج عن سواه من  
مكوناتٍ الأخرى.

**قمعٌ فصل** *separating funnel*  
*entonnoir à décantation*

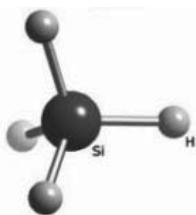
قمعٌ أسطواني أو مخروطي مزودٌ  
بمحبسٍ يتيح فصل الطبقات السفلية  
من مزيجٍ وضع فيه وأخذها منه.  
انظر *tap funnel*.

122 separation	فصلٌ	أحد أنواع الأسبستوس. انظر asbestos.	
séparation			
Lat. separatio (v.separare)			
مصطلح عام يشمل عدداً كبيراً من العمليات الأولية التي تعمل بطريقة أو بأخرى على عزل مختلف مكونات مزيج، وإبعاد بعضها عن بعضها الآخر. من أهمها التبخير، التقطر، الامتزاز، الاستخلاص، الفصل الكهربائي (مطيافية الكتلة)، وأنماط الاستشراب المختلفة.			
123 sequence	تنالي، تتابع	127 serum	مصل
suite, succession		sérum	
Lat. sequentia		- الطور المستمر لغرواني حيوي بعد نزع طوره الصلب والمعثر فيه بالنيد أو بالجميد.	
تتابع إجراءات وفق ترتيب منهجي محدد.		- السائل الرائق في البدن مثل الدم الذي تُرَعَّت منه كرياته وصفائحه.	
124 sequestration	حجبٌ، تحجية	128 sesame oil	زيت السمسم
séquestration		huile de sésame	
منع أيون أو مركب من إظهار خصائصه وذلك بربطه بهادة مضافة وصنع خلابة. يستعمل هذا المصطلح على نحو خاص عند نشوء معقدات تساندية فسفاتية مع أيونات فلزية على نحو يعوق تفاعلات رسوبها العادية. انظر chelate.		Lat. sesamum	
سلسلة		زيت دسم نصف جفوف، رقيق ذو لون باهت أصفر، ينصهر بين الدرجتين 20° و 25° س، ذواب في الإيترو والبنزين ورباعي كلوريد الكربون، قليل الذوبان في الغول، يستحصل من بذور السمسم ويستعمل في صناعة المارغرين ومنتجات غذائية مختلفة. يسمى أيضاً teel oil و benne oil.	
125 series		129 sesqui-	واحد ونصف
série		sesqui	
Lat.v.serrere		سابقة معناها واحد ونصف. تستعمل غالباً في تسمية الأملاح التي تكون فيها نسبة أكسيد الفلز إلى بلاماء الحمض متساوية 2/3، كما في سسكي كربونات الصوديوم وبيكربوناته صيغته $\text{Na}_3\text{H}(\text{CO}_3)_2$ . كما تستعمل في تسمية الأكسايد مثل سسكي أكسيد الكروم $\text{Cr}_2\text{O}_3$ الذي في جزيئه ثلاثة ذرات من الأكسجين وذرتان من الكروم.	
- مجموعة مركبات كيميائية متشاربة بنويًا وكيميائياً مثل سلسلة الألكانات.		130 sesquiterpene	أحادي ونصف التربين
- مجموعة عناصر كيميائية مرتبة في الجدول الدوري بدلالة أعدادها الذرية المتزايدة مثل سلسلة اللاتانيدات.		sesquiterpène	
126 serpentine	سرپنتين	Aحد صنف تربينات صيغتها العامة $\text{C}_{15}\text{H}_{24}$ ، تحوي زيادة في عدد ذرات الهيدروجين والكربون	
serpentine			

			طريقة لفصل مواد ثقيلة معلقة في سائل عن مواد خفيفة معها.
			<b>عامل الحدة</b>
			قياس شدة الشروط الكلية في تفاعل كيميائي، أو لحدتها، مثل درجة الحرارة والضغط وعامل التحول في جهاز تكسير وسيطي أو محسن.
131 set	تقسيمة <i>solidification</i>		ظل
	تزايد قساوة مادة لدنة سائلة بفعل كيميائي مثل تصلب الملاط، أو بالتبريد أو التجفيف مثل تقسيمة الصمن.		<b>shade</b> <i>teinte, ombre</i> Gr.skatos
132 setting point	درجة التجمّد <i>point de congélation</i>		لون مزيج من الأصبغة أو الخضاب فيه ضرب من الصباغ أو الخضاب الأسود.
	- درجة الحرارة التي يتجمّد عنها سائل. - درجة الحرارة التي يتوقف عنها زيت عن الجريان في الشروط الاعتيادية حين يُطبق عليه ضغط صغير محدد. تسمى أيضًا freezing point		<b>خيال</b> <b>shadow</b> <i>ombre</i> منطقة دُكَّاء يسببها وجود جسم غير شفاف موضوع بينها وبين منبع ضوئي.
133 setting up	تجمُّد <i>congélation</i>		رجاج
	توقف مادة سائلة جفوفة مثل الورنيش عن الجريان.		<b>shaker</b> <i>agitateur à secousses, secoueuse</i> جهاز كهروميكانيكي يعطي جسمًا تسارعًا اهتزازيًّا متحكمًا به.
134 settle (v)	يترقد <i>se déposer</i> OE.setlan		غربال رجاج
	تهبط الدقائق المعلقة في سائل نحو أسفل الوعاء الذي يحويها.		<b>shaking screen</b> <i>tamis à secousses</i> غربال يستعمل لتصنيف المواد تبعًا لمقاساتها يزود بآلية تحكمٍ لإحداث عملية الرج.
135 settler	مرقد <i>appareil de décantation</i>		<b>سِجْيل</b>
	الوعاء الذي تجري فيه عملية الترقد.		
136 settling	ترقيد <i>dépôt, action de déposer</i>		
			بقايا صخور رسوبية دقيقة الحبيبات، رقائقية البنية، تتكون من جسيمات صلصالية، ثلاثها من الكوارتز وثلاثها الثاني من مادة صلصالية، والثالث الثالث من

	معدن مختلفة من كربونات وأكسيد الحديد والفلسبارات ومواد عضوية.	تدور فيها الإلكترونات حول النواة، يبلغ عددها سبعة توافق هي والأدوار السبعة في الجدول الدوري ويُدلّ عليها بالأحرف K، L، M، N، O، P.
143 shale oil	زيت السجّيل <i>huile de schist</i>	- الغطاء المتش لبيوض الطيور المكون عادة من كربونات الكالسيوم، أو قشرة الجوز السيلولوزية.
	زيت خام بلون أخضر قاتم إلى بني يستخرج من طبقات سطحية أو عميقة من السجل الرسوبي بتسخينها بين الدرجتين 425° و 535° س، وينتج بنقطيره وقودًا سائلًا ونواتج مفيدة أخرى.	حماية
144 sharp	حاد <i>net, fin, précis</i> OE.scearpe	149 shielding <i>protection</i> الوقاية من التأثيرات الضارة للإشعاعات أو الترددات.
	صفة لتقنية تستعمل للتجميد السريع للطعام بتبريد حتى الدرجة -20° فهرنهايت (تقريباً -30° س).	150 shield <i>écran, revêtement</i> OG.scilt مادة مثل الكادميوم والرصاص والإسمنت العالي الكتافة، توضع حول المولد للإشعاع مثل المفاعل النووي أو مولد الأشعة السينية أو مسرع الترددات لامتصاص الإشعاعات الصادرة عنه.
145 sharp sand	رملٌ حاد <i>sable fin</i>	151 shift <i>déplacement</i> انزياح تبديل الموضع أو الاتجاه، مثل تغيير اتجاه تفاعل كيميائي بتبدل العوامل المؤثرة فيه.
	حبوبات رملية حادة الحافات تخلوُها من الصالصال الرملي والجسيمات الغربية الأخرى.	152 shock wave <i>onde de choc</i> موجة صدمٍ موجة انضغاط كبيرة السعة تلحق بجسمٍ فتتغير سرعته بسببها تغييرًا عنيفًا.
146 shearing	قص <i>cisaillement, rupture</i>	153 short <i>court</i> مُؤْزِّع صفة تطلق على المعادن الهمزة والقصبة والسلة التفتت في بعض الشروط الحرارية، وتطلق أيضًا على أنواع الغضار التي تُؤثرُها المرونة.
	النسبة بين شدة الإجهاد المؤثر جانبيًا على مادة والانفعال الناتج عنه. يُعدّ تحديد هذه النسبة إحدى طرائق قياس لزوجة مادة سائلة أو نصف صلبة.	
147 sheet	صفحة <i>feuille</i>	
	قطعة من مادة مثل الورق أو الفلين عريضة ورقبة ومرنة غالباً وأقل ثخانة من اللوح.	
148 shell	طبقة، قشرة <i>couche</i>	
	- هي في الكيمياء الفيزيائية مجموعة المداريات التي	

154	<b>shrinkage</b> <i>contraction</i>	انكماش تقاصل المواد المقولبة عند تبريدها، كما يحدث للفلز أو الراتين، وتقاصل مصبوّبات اللدائن عند بلورتها.	اسم يطلق على السبائك الحديدية في النيازك والشهب، وقوامها كربونات الحديد II مع بعض الكالسيوم والمغنيزيوم أو المغنيز.
155	<b>shunt</b> <i>shunt, dérivation</i> OE.shunten	تحويلة	حديدي: سابقة سابقة تدل على الحديد.
156	<b>sicklemia</b> <i>dépanocytose</i>	فَقْرُ دمٍ مِنْجِلٍ خلل مزمن وراثي متعلق بانحلال الدم وتختشره، تأخذ فيه كريات الدم الحمراء شكلاً منجليلياً بسبب قلة الأكسجين.	مُنْخُلٌ انظر screen.
157	<b>side chain</b> <i>chaîne latérale</i>	سلسلة جانبية	نَخْلٌ فصل وتصنيف الجسيمات المكونة لخلط صلب بدالة حجمها، وتسمى أيضاً sieve classification و sieve analysis.
158	<b>side product</b> <i>produit secondaire</i>	منتج ثانوي	يغربل - يفصل الجسيمات الدقيقة عن التي تكبرها بوضعها في منخل أو غربال. يدرس ويغرس ويتحفظ بعينة المواد الأساسية أو المرغوبة في خليط ما.
159	<b>side reaction</b> <i>réaction secondaire</i>	تفاعلٌ جانبي	شار، علامة
160	<b>siderite</b> <i>sidérite</i>	سِيدِرِيت	سيلان
161	<b>sidero-</b> <i>sidéro-</i>		
162	<b>sieve</b> <i>tamis</i> OG.sib		
163	<b>sieving</b> <i>tamisage</i>		
164	<b>sift (v)</b> <i>tamiser</i> OE.sibtan		
165	<b>sign</b> <i>signe</i> Lat. signum		
			رمز يدل على أن مقداراً أكبر من الصفر (+) أو أصغر منه (-).
166	<b>silane</b> <i>silane</i>		



هيدريد السيليسيوم صيغته  $\text{SiH}_4$ ، غاز ذو رائحة منفرة يم以ع في الدرجة  $-112^\circ\text{S}$ ، ويتجدد في الدرجة  $-200^\circ\text{S}$ ، يتفكك في الماء ولا ينحل في الغُول والبنزين، يخْرَش للأنسجة يتَّقد تلقائياً في الهواء.

#### 167 silane compounds

*composés de silane*

مُركَّبات هيدروسيليكونية شبيهة بالمرَّكبات الهيدروكربونية إلا أنها أقل ثباتاً منها، صيغتها العامة  $\text{Si}_n\text{H}_{2n+2}$ ، حيث  $n = 1, 2, 3, \dots$  غازية وسائلة وصلبة، أول أقراهاها السيلان  $\text{SiH}_4$ . منها مُركَّبات حلقية تعرف بالسيلان الحلقي. تميّز السيلانات العضوية بمقدرتها على ربط بلمرات عضوية على ركازات لاعضوية.

#### 168 silex

*silex*

Lat. *silex*

كوارتز نقي أو مسحوق ناعم يستعمل مادة مالئة في صناعة الدهانات والأصبغة ومادة سِنَّية.

#### 169 silica

*silice*

أكسيد السيليكون رمزه  $\text{SiO}_2$  يكثر وجوده في الطبيعة بأشكاله البلورية الثلاثة (الكوارتز، التريديمييت، والكريستوباليت) وشكله اللآلبيوري وعلى شكل هيدرات (أوبال) وبأشكال أقل تقواة كالرمل. ينصهر في الدرجة  $1710^\circ\text{S}$  ويغلي في الدرجة  $2230^\circ\text{S}$ .

عديم الانحلال في الماء والحموض باستثناء فلوريد الهيدروجين، ينحل في القلوبيات المتصهورة إذا كان مسحوقاً أو عديم الشكل. يستعمل في صناعة الزجاج والسيراميك ومقاوماً للحرارة.

#### 170 silica gel

*gel de silice*

سيليكا غروانية تتكون من السيليكا الالبلوري، وتعمل نازعة للرطوبة ومادة مازّة.

#### هلام السيليكا

سيليكَات

#### 171 silicate

*silicate*

أحد مُركَّبات واسعة الانتشار تحوي السيليكون والأكسجين وفلزاً أو أكثر مع الهيدروجين أو بدونه، تتكون منها معظم الصخور باستثناء الحجر الكلسي والدولوميت والعديد من المرَّكبات المعدنية. منها ما هو طبيعي مثل البيريل والأسبستوس والغضار والميكا ومنها ما هو صنعي مثل سيليكات الصوديوم، تستعمل مادة مالئة للدائن والمطاط وفي صناعة الإسمنت.

#### صوان، سيلكس

#### 172 silicic acid

*acide silicique*

أكسيد السيليسيوم المائي، صيغته  $\text{SiO}_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ ، وهو

راسب شبه هلامي يُحضر بتحميس محلول من سيليكات الصوديوم، تغير نسبة الماء فيه

تبعاً لشروط تحضيره، وتتناقص تدريجياً عند تجفيفه حيث لا يبقى فيه سوى السيليكا  $\text{SiO}_2$ . يستعمل عمليّ تقوية في صناعة المطاط. انظر silica gel.

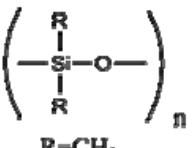
#### حُمض السيليسيك

#### 173 silicon

سيليكون، سيليسيوم

*silicium*

عنصر لافلزي رمزه Si عدده الذري 14 وكتلته الذرية

<p><b>176 siloxane</b></p> <p>النسبة 28.086 ريعي التكافؤ، يقع في الفصيلة IVa من الجدول الدوري، وهو أثثر العناصر انتشاراً في الطبيعة إذ يكون 25% من القشرة الأرضية، وأهم عنصر نصف ناقل، وهو ثانى العناصر كثرة مركبات (ويسبقه الكربون كثرة منها)، ينصلح في الدرجة 1410° س ويغلي في الدرجة 2355° س ذواب في مزيج من حمض النتريك وحمض الميدروكلوريك وفي القلوبيات، ويكون مع الأكسجين جزيئات رباعية الوجه تحاط فيها كل ذرة سيليكون بأربع ذرات أكسجين مما يجعله شبيهاً بالكربون، كما أن بالواسع تكوين الروابط المزودجة في مركباته العضوية.</p> <p>يستعمل في صناعة السبائك السيليكونية والمقوّمات والترانزستورات. انظر siloxane.</p>	<p><b>سيلوكسان</b></p> <p><b>siloxane</b></p> <p><math>\begin{array}{c} \text{O} &amp; \text{O} \\   &amp;   \\ -\text{Si}-\text{O}-\text{Si}-\text{O}- \\   &amp;   \\ \text{O} &amp; \text{O} \end{array}</math></p> <p>مُركّبات شبيهة بالألكانات، ترتبط فيها ذرات السيليسيوم مع ذرات الأكسجين بروابط أحادية على نحو تحاط فيه كل ذرة سيليسيوم بأربع ذرات أكسجين، وقد تخلّ في بعض أنواعها جذور أو ذرات هيدروجين محل ذرتين أكسجين أو أكثر.</p>
<p><b>177 silver</b></p> <p><i>argent</i></p> <p>OG.sibbar</p> <p>عنصر فلزي رمزه Ag، عدده الذري 47 وكتلته الذرية 108.868، ينصلح في الدرجة 961° س ويغلي في الدرجة 2212° س، يقع في الفصيلة Ia من الجدول الدوري أحادي التكافؤ، وهو طري لمع لكته يكمد في الهواء لتأثيره بالمركبات الكبريتية فيه. أكثر الفلزات موصلية، ذواب في حمض النتريك وحمض الكبريتيك الساخنين وفي محليل السيانيدات القلوية، يوجد حرّاً في الطبيعة وفي مركبات مثل الأرجنتيت (سلفيـد الفضة) والسيراجيت (كلوريـد الفضة)، يستعمل في صنع الموصلات الكهربائية والمرآيا، وفي تحضير مركباته.</p>	<p><b>فضة</b></p>
<p><b>174 silicone</b></p> <p><i>silicone</i></p> <p>مجموعة كبيرة من بلمرات السيلوكسان، قوامها بنية تتراوب فيها ذرات السيليكون وذرات الأكسجين، وترتبط فيها جذور عضوية مختلفة بذرات السيليكون.</p> <p></p> <p>صلبة ونصف صلبة وسائلة تتبعاً لوزنها الجزيئي ودرجة بلمرتها. تستعمل السائلة منها في صنع اللواصق والمزلقات وعوامل الوقاية.</p>	<p><b>سيليكونات</b></p> <p><b>silicones</b></p> <p>المجموعة تتراوب فيها ذرات السيليكون وذرات الأكسجين، وترتبط فيها جذور عضوية مختلفة بذرات السيليكون.</p> <p>صلبة ونصف صلبة وسائلة تتبعاً لوزنها الجزيئي ودرجة بلمرتها. تستعمل السائلة منها في صنع اللواصق والمزلقات وعوامل الوقاية.</p>
<p><b>175 silk</b></p> <p><i>soie</i></p> <p>OE.siolic</p> <p>ليف بروتيني طبيعي تفرزه أنواع مختلفة من الحشرات والعنكبوتيات أهمها دودة القرن. يكمن في حالته الخام مكسواً بصمغ يزال قبل غزله. ويستعمل في صنع الخيوط والأنسجة الحريرية.</p>	<p><b>حرير</b></p> <p>مركب بلووري أو مسحوق أبيض صيغته <math>\text{AgCOOCH}_3</math>، ذواب في الماء الحار وفي حمض النتريك، يستعمل كاشفًا مخبرياً وعميل أكسدة.</p>
<p><b>179 silver bromide</b></p> <p><i>bromure d'argent</i></p> <p>مركب صيغته <math>\text{AgBr}</math>، مسحوق أو بلورات بلون أصفر شاحب، يسوس عند تعرضه للهواء، ينصلح في</p>	<p><b>أسيتات الفضة</b></p> <p><i>acétate d'argent</i></p> <p>بروميد الفضة</p>

الدرجة 432°س ويغلي متفكّكاً في الدرجة 700°س، ذواب في بروميد البوتاسيوم وسيانيده، يستعمل في صنع أفلام التصوير.	يغمق لونه عند تعرّضه للهواء، ينصلّر في الدرجة 556°س، لا ينحلّ في هيدروكسيد الأمونيوم وفي كلوريد الصوديوم، يستعمل في صنع أفلام التصوير وكاشفًا خبريًا وبنورًا للاستمطار (المطر الصناعي).
180 silver chloride كلوريد الفضة	نترات الفضة
<i>chlorure d'argent</i> مسحوق أبيض صيغته $\text{AgCl}$ ، يغمق لونه عند تعرّضه للهواء، ينصلّر في الدرجة 445°س، ويغلي في الدرجة 1550°س، قليل الانحلال في الماء، ينحلّ في هيدروكسيد الأمونيوم وفي حمض الكبريتيك المركّز؛ يستعمل في صنع أفلام التصوير وفي الطلي بالفضة وتحضير الفضة النقيّة.	<i>nitrate d'argent</i> مُركّب صيغته $\text{AgNO}_3$ على هيئة بلورات معينة شفافة، ينصلّر في الدرجة 212°س ويتفكّك عند غليانه، ذواب في الماء البارد وأكثر ذوبانًا في الماء الحار والغليوكول، قليل الذوبان في الإيتّر، يمحضّ بحلّ الفضة في حمض النتريك الممدد وتبيّخ الناتج، مؤكسد قوي ومحرض للجلد، يستعمل محفّزاً في الإكساء بالفضة وفي صنع أفلام التصوير.
181 silver chromate كروماتات الفضة	شبيه
<i>chromate d'argent</i> مسحوق بني أحمر صيغته $\text{Ag}_2\text{CrO}_4$ ، لا ينحلّ في الماء وينحلّ في هيدروكسيد الأمونيوم وفي الحموض يستعمل كاشفًا خبريًا.	ما ينال آخر في ميزاته أو صورته.
182 silver cyanide سيانيد الفضة	تقطير بسيط
<i>cyanure d'argent</i> مسحوق أبيض صيغته $\text{AgCN}$ ، عديم الرائحة والطعم يتفكّك في الدرجة 320°س، لا ينحلّ في الماء وينحلّ في هيدروكسيد الأمونيوم وفي حمض النتريك الممدد والمسخن حتى الغليان. سام في الاستنشاق والبلع، يستعمل في الطلي بالفضة.	تقطير لا يحدث فيه أي تقويم ملحوظ لمكونات البخار المتتصاعد من دورق التقطير، الذي يتكافأ دون تبدل ملحوظ في تركيبه. انظر <i>rectification</i> .
183 silver halide هاليد الفضة	محاكاة
<i>halogénure d'argent</i> مُركّب الفضة مع أحد الهالوجينات.	simulation إبداء مثايلٍ خارجيٍ مثل إظهارِ نتائج، في شروط تجريبية، مماثلةٍ لظواهر حقيقة وواقعية.
184 silver iodide يوديد الفضة	متواقيٍ
<i>iodure d'argent</i> مسحوق أصفر صيغته $\text{AgI}$ ، عديم الرائحة والطعم	<i>simultaneous</i> <i>simultané</i>

Lat. simultaneous		بلورة هيكلية
ما يوجد أو يحدث مع شيء آخر في وقت واحد.		
190 single bond	رابطةٌ أحادية	بلورة تشكلت صورتها ولم يكتمل ثُموُها ومتلئُ أو جُهها.
liaison unique		
Lat. singulus		
	رابطة بين ذرتين تشاركان بالإلكترونين تقدم كل واحدةً واحداً منها.	
191 single stage	مرحلةٌ أحادية	تشكيل دوراني متجانف
étape unique		conformation oblique
ما يحدث في مرحلة واحدة مثل ما يجري في صاروخ أحادي المرحلة من حرق كل وقوده في مرحلة واحدة.		التمثيل الأكثر ملاحظة لقاربِ جزيء المكسان، بالمقارنة مع تمثيل قاربه المتناظر، بسبب إجهاد توتر الأخير الناجم عن الروابط المحسوسة في جزيئه.
192 singlet	أحادية	twist conformation
singulet		boat conformation
- خط طيفي لا يتحلل إلى مكونات أدق منه بأشد حالات الفصل والتميز.		انظر
	- إلكترونان غير متزاوجين في جذر ثبائي لهما سبيتان مُتضاداً التوازي.	
193 sintering	تلييد	خَبَث
frittage		scorie
تكلّل فلز أو تراب معدني في درجات حرارة أخفض من درجة انصهاره، يحدث عند تعدين المساحيق وَسَيِّ الخزفيات.		كتلات مصهورة غنية بالسيليكات غالباً، تعم منفصلة على سطح فلز عند صهر خاماته، وتتكون من مادة الصهارة ومن خام الفلز المصهور.
194 skeleton	هيكل	197 slag
squelette		
G.skeletos		
إطارٌ بنيةٌ جزيئية فيها ذرات ترتبط بعضها بسلسل مستقيمة أو متفرعة، أو بحلقات.		
195 skeleton crystal		
crystal squelettique		
بلورة تشكلت صورتها ولم يكتمل ثُموُها ومتلئُ أو جُهها.		
196 skewed conformation		
conformation oblique		
التمثيل الأكثر ملاحظة لقاربِ جزيء المكسان، بالمقارنة مع تمثيل قاربه المتناظر، بسبب إجهاد توتر الأخير الناجم عن الروابط المحسوسة في جزيئه.		
198 slaked lime		كلس مُطفأ
chaux éteinte		
.lime hydrated, calcium hydroxide		
انظر		
199 slip clay		غضار منزلق
argile glissant		
نوع من غضار محوبي نسبة عالية من شوائب الصهارات، ذو بنية تصهر في درجة حرارة منخفضة متحولة إلى شكل زجاجي بلونبني.		
200 sludge		خَمَاء، حَمَاء
sludge, boue		
كتلة سميكة لزجة تنشأ غالباً من ترشح الفضلات، تؤخذ منها منتجات مفيدة تستعمل في صناعة الفولاذ		

		<b>نقطة الثلج</b>
		<b>206 snow point</b>
	<i>point de neige</i>	درجة الحرارة التي يتساوى عندها ضغط بخار المركب
		القابل للتسامي في مزيج غازي مع ضغطه الجزيئي
		الفعال في المزيج، وهي شبيهة ب نقطة الندى.
		<b>صابون</b>
		<b>207 soap</b>
	<i>savon</i>	ناتج تفاعل إستر حمض دسم مع مادة قلوية هي عادة
		هيدروكسيد الصوديوم NaOH في الصابون الصلب
		وهييدروكسيد البوتاسيوم KOH في الصابون الطري،
		يستبدل فيه فلز الصوديوم أو البوتاسيوم بهيدورجين
		الحمض الدسم، وينشأ فيه الغليسيرول ناتجًا ثانويًا،
		يعمل الصابون على خفض التوتر السطحي للماء مما
		يتتيح استحلاب الدسم.
		<b>صودا</b>
		<b>208 soda</b>
	<i>soude</i>	أحد مركبات الصوديوم. وبخاصة كربونات
		الصوديوم عشارية الماء (صودا الغسيل
		$(Na_2CO_3 \cdot 10H_2O)$ وبيكربونات الصوديوم (صودا
		الخبز $(NaHCO_3)$ وهيدروكسيد الصوديوم (الصودا
		الكافوية $(NaOH)$ ).
		<b>رماد الصودا</b>
		<b>209 soda ash</b>
	<i>cendre de soude</i>	كربونات الصوديوم التجارية الحاوية 99% من الملح
		النقى، توجد مسحوقاً أو وريقاتٍ ذوابة في الماء وغير
		ذوابة في الغَوْل. كانت تحضر لقرن مضى بطريقة
		سولفای، وقد استبدل بها الآن، لارتفاع تكلفتها
		الطاقة وللتلوث البيئي الناتج منها، أخذ هذه المادة من
201	<b>sludge acid</b> <i>acide de boue</i>	<b>نفاية حضيبة</b> فضلات أو بقايا حمض الكبريتิก، وبخاصة الحمض المتبقي بعد تكرير الزيوت النفطية.
202	<b>slurry</b> <i>pâte, bouillie</i>	<b>رَوْبَة</b> معلقٌ مائي دقيق يغذي جهاز ترشيح بالضغط، أو تيارٌ من خام معدنى مسحوق. يدل استعمال خاصٌ لهذا المصطلح على نوع من متفجرات قوامها نترات الألومينيوم المائية ال�لامية.
203	<b>smelting</b> <i>par fusion</i>	<b>صَهْرٌ كيميائي</b> معالجة حرارية لمُركب خام بغية فصل جزءه الفلزى وإرجاعه لاحقاً.
204	<b>smog</b> <i>smog</i>	<b>ضباب دخاني (ضَبَّاخَانِي)</b> تجمّع دائم من دخان وضباب ينشأ في المناطق الصناعية في شروط مناخية ملائمة ويزداد أذاه بتأثير أشعة الشمس على نواتج الاحتراق التي فيه، مثل أكسيد الكبريت والآزوت، وقد يحوي مواد مخرضة ومُركبات سامة.
205	<b>smoke</b> <i>fume</i> Gr. smychein	<b>دخان</b> حالة هوائية من تبعثر صلبٍ مكرويٍّ في غاز، من أمثلته دخان الفحم الحجري والدخان الكيميائي ودخان اللفافات الحاوي لقطران يُسبِّب الإصابة بالسرطان وسوهاها.

مكانها الطبيعية. تستعمل في صناعة الصابون والمنظفات والزجاج والكثير من الصناعات الكيميائية.	ويغلي في الدرجة 892°س، طري القوام ذو لون فضي أبيض، شديد الفعالية يتاكسد سريعاً في الهواء ويفتكك الماء عند تماسته، لذلك يحفظ في أوعية كتيمة لا تنفذ الهواء أو في سوائل خالية من أي أثر للرطوبة مثل الفتة. يحضر بالتحليل الكهربائي لمزيج مصهور من كلوريد الصوديوم وكلوريد الكالسيوم.
210 <b>soda lime</b> <i>chaux sodée</i> مزيج من أكسيد الكالسيوم وهيدروكسيد الصوديوم أو البوتاسيوم أو كليهما، يوجد حبيبات بيضاء أو بلون رمادي فاتح، تحفظ في أوعية كتيمة لا تنفذ الهواء وتستعمل لامتصاص الرطوبة (بخار الماء) والغازات الحمضية (مثل CO <sub>2</sub> ) من الجو.	ملغمة الصوديوم <i>amalgame de sodium</i> ملغمة صوديومية يدل عليها بالصيغة Na <sub>x</sub> Hg <sub>y</sub> ، وهي بلون فضي أبيض تفكك الماء وتحضر بتسخين الزئبق حتى الدرجة 200°س وإضافة قطع صغيرة من الصوديوم ببطء إليه. تستعمل لتحضير الهيدروجين وإلرجاع مركبات الفلزات الهالوجينية والمركبات العضوية وكاشفًا في الكيمياء التحليلية.
211 <b>soda, washing</b> <i>soude de lavage</i> كربونات الصوديوم عشارية الماء، صيغتها Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> .10H <sub>2</sub> O، بلورية الشكل بيضاء اللون تنحل في الماء وتستعمل في الغسيل وفي قصر الكتان والقطن. تسمى أيضًا salsoda.	بنزوات الصوديوم <i>benzoate de sodium</i> مركب بلوري أو مسحوق أبيض، صيغتها C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COONa، عديمة الرائحة تنحل في الماء والغoul، تستعمل مادة مضادة للفطور في الصناعات الصيدلانية، وفي حفظ الأطعمة، ومادة متوسطة في صناعة الأصبغة.
212 <b>sodamide</b> <i>amidure de sodium</i> مسحوق بلوري أبيض صيغته NaNH <sub>2</sub> ، ينصهر في الدرجة 210°س ويغلي في الدرجة 400°س، يتفكك في الماء وفي الغول الساخن، ويحضر بإمداد تيار من غاز النشادر الجاف فوق فلنز الصوديوم المصهور في الدرجة 350°س. يستعمل في صنع سيانيد الصوديوم وفي الأصطناع العضوي وعميل بلمهة. يسمى أيضًا dehydration. sodium amide	بيكربونات الصوديوم <i>bicarbonate de sodium</i> ملح بلوري صيغته NaHCO <sub>3</sub> ، أقل ذوبانًا في الماء من كربونات الصوديوم، يتفكك فاقدًا غاز CO <sub>2</sub> في الدرجة 270°س، يحضر بإمداد تيار من CO <sub>2</sub> في محلول مشبع برماد الصودا لترسيب البيكربونات الأقل ذوبانًا. يستعمل في صناعة الخبز والأملاح الفوارة ومضاد حموضة وفي صناعات صيدلانية متعددة.
213 <b>sodium</b> <i>sodium</i> عنصر فلزي رمزه Na، عدده الذري 11 وكتلته الذرية النسبية 22.98977، أحادي التكافؤ يقع في الفصيلة Ia من الجدول الدوري، ينصهر في الدرجة 97.6°س	

217	<b>sodium bisulfite</b> <i>bisulfite de sodium</i>	بيسُلْفيت الصوديوم chlorure de sodium	كلوريد الصوديوم chlorure de sodium
	ملح بلوري صيغته $\text{NaHSO}_3$ ، غير ثابت في الهواء، ذواب في الماء، يحضر بإشباع محلول من كربونات الصوديوم بغاز $\text{SO}_2$ وبلورة الناتج، يستعمل في صناعة النسيج وعميل إرجاع ومضاداً فطرياً وفي صنع العديد من أملاح الصوديوم.	ملح بلوري شفاف صيغته $\text{NaCl}$ ، ينصهر في الدرجة 810°س، ينحل في الماء يوجد في مياه البحار والمحيطات بتركيز وزني يبلغ 2.6% وفي توضعات صخرية. يستعمل في تخليل الطعام وحفظه وفي صناعة محلول الملح الفيزيولوجي والكثير من المواد الكيميائية ومبيدات الفطور. يسمى أيضاً table salt و rock salt و sea salt.	ملح بلوري صيغته $\text{NaCl}$ ، ينصهر في الدرجة 810°س، ينحل في الماء يوجد في مياه البحار والمحيطات بتركيز وزني يبلغ 2.6% وفي توضعات صخرية. يستعمل في تخليل الطعام وحفظه وفي صناعة محلول الملح الفيزيولوجي والكثير من المواد الكيميائية ومبيدات الفطور. يسمى أيضاً table salt و rock salt و sea salt.
218	<b>sodium borate</b> <i>borate de sodium</i>	بورات الصوديوم chlorure de sodium	اختبار الصهر بالصوديوم essai de fusion par sodium
	مُركَّب بلوري أو مسحوق أبيض، صيغته $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ . هي عديمة الرائحة تفقد ماء تبلورها بالتسخين، تنصهر بين الدرجتين 75° و 320°س، تتحول إلى كتلة زجاجية عند تسخينها إلى درجة الحرارة الحمراء (وهي درجة الحرارة التي تتألق فيها بلون أحمر)، سامة بالاستنشاق تستعمل في صنع الزجاج المقاوم للحرارة وفي صناعة المُخصّبات ومبيدات الأعشاب ومبطِّئاً للصدأ.	تجربة في التحليل العنصري، تجرى بصهر الصوديوم مع عينة من المُركَّب المراد اختباره بغية التحديد الكيفي للأزوت والكبريت والماهالوجينات فيها.	تجربة في التحليل العنصري، تجرى بصهر الصوديوم مع عينة من المُركَّب المراد اختباره بغية التحديد الكيفي للأزوت وال الكبريت والماهالوجينات فيها.
219	<b>sodium carbonate</b> <i>carbonate de sodium</i>	كربونات الصوديوم chlorure de sodium	هيدريد الصوديوم hydrure de sodium
	ملح الصوديوم لحمض الكربونيك صيغته $\text{Na}_2\text{CO}_3$ قليل الذوبان في الماء البارد يحضر بطريقة سولفاسي. انظر soda washing، soda ash، soda ash	مسحوق أصفر صيغته $\text{NaH}$ ، ينصهر متفككاً في الدرجة 800°س بارداً وجافاً إذ يتفكك جزئياً في الدرجة 255°س مطلقاً الهيدروجين، كما يطلقه بتفاعلاته مع الماء، شديد الفعالية يخترق الجلد ويستعمل عميل الكلة وبخاصة للأمينات.	مسحوق أصفر صيغته $\text{NaH}$ ، ينصهر متفككاً في الدرجة 800°س بارداً وجافاً إذ يتفكك جزئياً في الدرجة 255°س مطلقاً الهيدروجين، كما يطلقه بتفاعلاته مع الماء، شديد الفعالية يخترق الجلد ويستعمل عميل الكلة وبخاصة للأمينات.
220	<b>sodium chlorate</b> <i>chlorate de sodium</i>	كلورات الصوديوم chlorate de sodium	بيكربونات الصوديوم bicarbonate de sodium
	مُركَّب بلوري عديم اللون والرائحة، صيغته $\text{NaClO}_3$ ينصهر في الدرجة 255°س ويتفكك عند الغليان، ينحل في الماء والغَوْل، يستعمل في صناعة مبيدات الفطور وفي حفظ الطعام وقصْرِ لب الورق وفي دباغة الجلود ومرسخاً في صباغة النسيج وعميل أكسدة.	انظر sodium bicarbonate	انظر sodium bicarbonate
221			هيدروكسيد الصوديوم hydroxide de sodium
222			هيدروكسيد الصوديوم hydroxide de sodium
223			هيدريد الصوديوم hydrure de sodium
224			بيكربونات الصوديوم bicarbonate de sodium
225			هيدروكسيد الصوديوم hydroxide de sodium

الهواء، ذواب في الماء والغَوْل، يحضر بالتحليل الكهربائي ل محلول كلوريد الصوديوم أو من تفاعل هيدروكسيد الكالسيوم مع كربونات الصوديوم، يستعمل في صناعة الورق والرایون والكثير من الصناعات الكيميائية. يسمى أيضًا caustic soda و sodium hydrate.

**226 sodium hypochlorite** هيوكلوريت الصوديوم *hypochlorite de sodium*  
ملح بلوري صيغته  $\text{NaOCl} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ، غير ثابت في الهواء إلا إذا خلط بهيدروكسيد الصوديوم؛ ذواب في الماء البارد ويتفكك في الماء الحار، عميل أكسدة قوي عادة ويستعمل في محلوله. يحضر بإمداد غاز الكلور في محلول مدد بارد من هيدروكسيد الصوديوم، يستعمل في قصر لب الورق والنسيج وفي تنقية المياه ومادة متوسطة في الصناعات الكيميائية.

**227 sodium nitrate** نترات الصوديوم *nitrate de sodium*  
ملح بلوري شفاف صيغته  $\text{NaNO}_3$ ، ينصهر في الدرجة 308° س ويتفكك في الدرجة 380° س وينفجر في الدرجة 537° س، ينحل في الماء وقليلًا في الغَوْل. يستعمل عميل أكسدة وفي صناعة الأصبغة والمواد الصيدلانية والألعاب النارية والديناميت وقودًا صاروخًا. يسمى أيضًا soda niter، كما يسمى الملح الطبيعي غير النقي (caliche). chile saltpeter

**228 sodium nitrite** نتریت الصوديوم *nitrite de sodium*  
ملح بلوري أبيض أو قليل الصفرة صيغته  $\text{NaNO}_2$  يوجد صفائح أو قضبانًا أو مسحوقًا؛ يتأكسد بعرضه للهواء، ينصهر في الدرجة 271° س ويتفكك في

الدرجة 320° س، ذواب في الماء، ينفجر لدى تسخينه إلى الدرجة 537° س (1000 فهرنهايت)، عميل أكسدة قوي، يستعمل تریاً لمعالجة التسمم بالسيانيد كما يستعمل في صناعة مسرّعات فلككة المطاط والصيدلانية وعميل تحليل وفي صناعة الأصبغة.

**229 sodium perchlorate** فوق كلورات الصوديوم *perchlorate de sodium*

مُركب بلوري ميوع صيغته  $\text{NaClO}_4$ ، ينصهر متفككًا في الدرجة 482° س، ينحل في الماء والغَوْل وينفجر إذا ما مسَّ موادًّا عضوية أو حمض الكبريتيك. يستعمل وقودًا نافثًا وكاشفًا تحليليًّا وفي صناعة المتفجرات.

**230 sodium peroxide** فوق أكسيد الصوديوم *peroxide de sodium*

مسحوق أبيض مصفر صيغته  $\text{Na}_2\text{O}_2$ ، يحتوي 20% وزنًا أكسجينًا فعالًا، ينصهر متفككًا في الدرجة 460° س، ينحل في الماء البارد ناسراً حرارة، مخرش للأنسجة وعميل أكسدة قوي، يستعمل في الصناعات الكيميائية والصيدلانية وكاشفًا تحليليًّا وعميل قصر اللورق والنسيج، وفي توليد الأكسجين في الغواصات.

**231 sodium salicylate** ساليسيلات الصوديوم *salicylate de sodium*

مسحوق أبيض لامع صيغته  $\text{HOC}_6\text{H}_4\text{COONa}$  مالح المذاق ذواب في الماء والغَوْل، يستعمل لصنع حمض الساليسيليك (الصفصاف) ومادة حافظة وفي الطب مسكنًا ومضاد التهاب وخافضًا للحرارة.

**232 sodium sulfide** سُلْفِيد الصوديوم *sulfure de sodium*

مُركب بلوري أو صفيحي ميوع صيغته  $\text{Na}_2\text{S}$ ، ينحل في الماء وقليلًا في الغَوْل ويتحلله معطيًا السُلْفِيد

	<p>- مادة تستعمل عند إضافة مساحيق جافة إلى مادة مبلمرة (مثل المطاط أو اللدائن) لاحتزال الاحتكاك الناشئ عن الخلط الميكانيكي ولتسهيل عملية المعالجة اللاحقة حيث تقوم بفعل ترليق وبعثرة. من أمثلتها حمض الشمع وزيوت نباتية وسوها.</p>	
233 sodium thiosulphate	تiosلفات الصوديوم	<p>نقطة التلين (النظرية)  <i>point de ramolissement</i>          درجة الحرارة، أو مجال درجات الحرارة، التي تلين عندما الماده المعنة.</p>
234 soft	لَيْنٌ، رَخْوٌ	<p>فسفات لينة  <i>phosphate doux</i>          مسحوق غير نقى من ثلاثي فسفات الكالسيوم، يوجد في توضعات الصخور الفسفاتية، وينفصل عنها لاستعماله سهلاً ضئيل القيمة التخبيبية.</p>
235 soft water	ماء يَسِرٍ	<p>برمجيات  <i>software</i>          مجموعة البرامج والوثائق المستعملة في حاسوب، مثل مخططاته وتعليمات تشغيله وسوها.</p>
236 softener	مُلَيِّنٌ، مَطْرِيٌّ	<p>حُلْلة  <i>sol</i>          محلول غرواني سائل فيه دقائق مبعثرة من مكون صلب أو أكثر.</p>
	<p>- مادة تخفف من عسرة الماء بطردها أيونات الكالسيوم والمغنيزيوم منه، من أمثلتها الزيوبيت.</p>	<p>خلية شمسية  <i>solar cell</i>  <i>cellule solaire</i>          جهيزه تشبه في عملها المدخرة، تحول طاقة الأشعة الشمسية إلى طاقة كهربائية بوساطة مواد من أنصاف النواقل.</p>
	<p>طاقة شمسية  <i>solar energy</i>  <i>énergie solaire</i></p>	

طاقة متجلدة تحملها أشعة الشمس، يستفاد منها امتصاصاً أو انعكاساً في أغراض منزلية وصناعية مختلفة، وهي ذات أهمية بالغة وإمكانات واسعة.	247 solidification	تصلب، تجمد
243 solder  سبيكة ذات درجة انصهار منخفضة مصنوعة من الرصاص والقصدير غالباً، تستعمل في لحوم الفلزات في درجات حرارة أدنى من الدرجة 425° س إذ تعمل مادة لاصقة.	لحام	صلابة
244 solid  Lat. solidus; Gr.holos  أكثـر حـالـة المـادـة تـركـيزـاً، إذ تـكـون ذـرـاتـها وجـزـيـئـاتـها أكـثـر اقـتـراـباً وـتـرـاـصـاً ماـ هي عـلـيـه فيـ حـالـيـهـ السـائـلـةـ وـالـغـازـيـةـ وـمـنـ ئـمـ أـكـثـرـ مقـاـوـمـةـ لـأـيـ تـبـدـلـ يـلـحـقـ بـشـكـلـهـ؛ وـهـيـ غالـبـاـ ذاتـ بنـيـةـ بلـورـيـةـ تـتوـزـعـ ذـرـاتـهاـ فيـ تـرـتـيبـ شـبـكـيـ.	صلب، جامد	ذوبان، ذوبانية
245 solid solution  solution solide  	محلول صلب	جداء الذوبان
246 solid state chemistry  chimie de l'état solide  دراسة الترتيب الدقيق لتوزيع الذرات في الأجسام الصلبة، وبخاصة في البلورات، مع التركيز على الخلل أو عدم الانتظام في أنماطها الذرية والإلكترونية، وتأثير ذلك في الخصائص الكهربائية والكيميائية للبلورة.	كيمياء الحالة الصلبة	زيت ذواب
247 solidification  solidification  مـادـةـ مـائـعـةـ إـلـىـ الـحـالـةـ الـصـلـبـةـ.	248 solidity	صفة
248 solidity  solidité  Lat.soliditas  صفـةـ أوـ حـالـةـ كـوـنـ شـيـءـ صـلـبـاـ وـخـالـيـاـ مـنـ أيـ فـرـاغـ أوـ تـحـوـيـفـ فـيـ باـطـنـهـ.	249 solubility	ذوبان: الامتزاج المنتظم بهادة أخرى مثل امتراج صلب في سائل أو سائل في سائل أو غاز في سائل أو في غاز آخر.
249 solubility  solubilité  ذوبـانـ الـامـتـزـاجـ الـمـنـظـمـ بـهـادـهـ أـخـرـيـ مـثـلـ اـمـتـرـاجـ صـلـبـ فيـ سـائـلـ أوـ سـائـلـ فيـ سـائـلـ أوـ غـازـ فيـ سـائـلـ أوـ فيـ غـازـ آـخـرـ.	ذوبان: ميل مادة أو قابليتها على الذوبان. تتفاوت ذوبانية الأجسام الصلبة في السائلة تبعاً لطبيعتها الكيميائية.	
250 solubility product  produit de solubilité  جـداءـ التـراكـيزـ الـأـعـظـمـيـةـ لـأـيـونـاتـ كـهـرـلـ فيـ حـالـ تـواـزنـهـ، فيـ درـجـةـ حـرـارـةـ مـحـدـدـ، مـعـ الطـورـ غـيرـ المـنـحلـ منـ الـكـهـرـلـ، كـمـاـ فيـ الـانـحلـالـ الجـزـئـيـ لـAgClـ:	$\text{AgCl}_{(s)} \rightleftharpoons \text{Ag}^{+}_{(aq)} + \text{Cl}^{-}_{(aq)}$	حيـثـ جـدائـ الذـوبـانـ K_{SP}ـ يـساـويـ:
251 soluble oil  huile soluble  solubills  زيـتـ يـكـوـنـ عـنـدـ مـزـجـهـ بـالـمـاءـ مـسـتـحـلـبـاـ حـلـيـيـاـ دـقـيقـاـ فيـ بـعـضـ الـزـيـوـتـ فـيـدـوـ مـثـلـ مـحـلـولـ شـفـافـ عـنـبـرـيـ اللـونـ.ـ يـسـتـعـمـلـ مـؤـلـقاـ وـعـمـيلـ اـسـتـحـلـابـ وـفـيـ قـطـعـ المـعـادـنـ،ـ		

من أنواعه سُلْفونات الصوديوم والبوتاسيوم النفعية.  
يسمى أيضاً *emulsifying oil*.

**252 solute** مذاب، ذاتة *produit dissous*

مادة مذابة في مادة أخرى تعرف بالمذيب أو **المحلّ**،  
تتوزع جزيئاتها في المذيب على نحو منتظم (كما السكر  
في الماء) أو أيوناتها (كما ملح الطعام في الماء). يسمى  
المزيج المتشكل محلولاً. انظر *solvent* و *solution*.

**253 solution** محلول *solution*

Lat. *solutio* (V. *solvare*)

مزيج متتجانس من طور واحد تتوزع فيه دقائق المذاب  
(جزيئاته أو أيوناته) في المذيب على نحو متتجانس. قد  
يكون المذاب والمذيب صلبين مثل الكربون في الحديد،  
وقد يكون أحدهما صلباً والثاني سائلاً مثل السكر في  
الماء، وقد يكون كلاهما سائلين مثل الغُول والماء.

**254 solution colloidal** محلول غرواني *solution colloïdale*

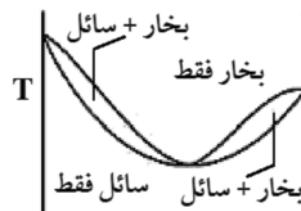
تبعد دقائق غروانية **سُمّي** محلولاً على خطأ هذه التسمية  
الشائعة لأن دقائقها أكبر من جزيئات المحاليل.

**255 solution true** محلول حقيقي *solution vraie*

تبعد متتجانس لجزيئات أو أيونات مادة مذابة في مادة  
مذيبة، تسمى كل من هاتين المادتين طوراً. من أمثلته  
تبعد سائل في سائل (مثل الغُول في الماء) وصلب في  
سائل (مثل الملح في الماء) وصلب في صلب (مثل  
الكربون في الحديد).

**256 solutrope** مزيج انتقائي الذوبان *solutrope*

مزيج ثلاثي يتوزع فيه مكوّن بين طورين سائلين بنسب  
نقل عن الواحد أو تزيد عليه وذلك تبعاً لتركيزه، أي إن  
انحلال هذا المكون بين الطورين السائلين يجري انتقائياً  
تبعاً لتركيزه. يمكن تشبيهه بالأزويتروب.



تَدُوب

**257 solvation**

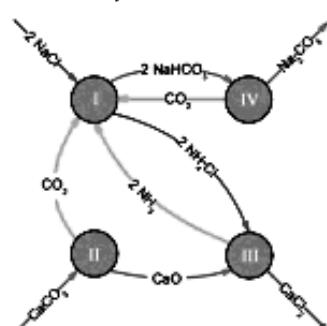
*solvatation*  
- نشوء اتحاد فيزيائي أو كيميائي من مذاب  
ومذيب، أو من طور مبعثر ووسط تبعثر. قارن  
بـ *solvolysis* و *hydration*.

- امتزاز طبقة رقيقة، أو فيلم، من الماء أو من مذيب  
آخر على الدقائق المتبعثرة في محلول غروي أو في  
وسط التبعثر.

**258 Solvay process**

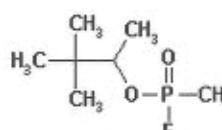
*procédé de Solvay*

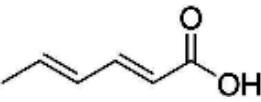
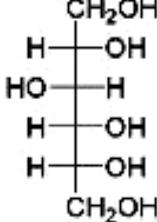
طريقة سولفي



خاراث — عاليٌ مائية → مواد حملة —

طريقة صناعية لتحضير كربونات الصوديوم من ملح  
كلوريد الصوديوم والأمونيا والحجر الكلسي (كربونات  
الكالسيوم)، يسخن فيها هذا الحجر فيتفكك متوجّاً

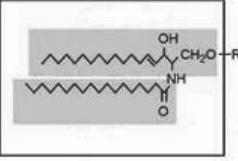
		استخلاص بالمنذيب
263	<b>solvent extraction</b> <i>extraction par solvant</i>	فصل مكونات مزيج من مادتين أو أكثر بمسمّه منذيباً تتحل فيه انتقائياً المادة المراد فصلها.
264	<b>solvent latent</b> <i>solvant latent</i>	منذيب كامن منذيب عضوي يتشارك مع منذيب فعال في حل المركبات النتروسيلولوزية، من أمثلته الأغوال التي تضاف إلى منذيبات فعالة بنسبة $\frac{1}{2}$ لحل صمغ اللّك النتروسيلولوزي.
265	<b>solvology</b> <i>solvolyse</i>	حلحلة تفاعل المذاب مع المنذيب وتكوين مادة جديدة يرافقها غالباً تكون مركبات متوسطة. انظر hydrolysis.
266	<b>soman</b> <i>soman</i>	سومان مركب فسفوري عضوي  عديم اللون يطلق غازاً عديم الرائحة؛ يغلي في الدرجة 167°C، شديد السمية بالاستنشاق أو بالبالغ أو بالامتصاص الجلدي إذ يبطئ إستيراز الكوليين. وهو من عوامل الحرب الكيميائية تبلغ جرعته المميتة 0.01 ملغ / 1 كغ.
267	<b>sonolysis</b> <i>sonolyse</i>	تحلل صوقي تحطم الروابط الكيميائية باستعمال الأمواج فوق الصوتية، ونشوء جذور كمتجانات أولية؛ فتحطم جزيئات الماء النقي يؤدي إلى نشوء ذرات الهيدروجين وجذور الهيدروكسيل وجزيئات الهيدروجين وجزيئات الأكسجين وجزيئات الماء الأكسجيني.
259	<b>solvent</b> <i>solvant</i> Lat.solvens	منذيب مادة سائلة غالباً، أو مزيج، تذيب جزيئات أو أيونات مادة أخرى (هي المنذيب) لتكوين مزيج متبعثر متجانس معها (هو محلول). والمنذيب إما قطبي ذو ثابتة عزل كهربائي مرتفع مثل الماء، أو لاقطبي ذو ثابتة عزل كهربائي منخفض مثل المركبات الهيدروكربونية.
260	<b>solvent aprotic</b> <i>solvant neutre</i> v.solvore	منذيب لا يروتوني منذيب لا يتقبل بروتوناً ولا يمنحه، فهو ليس حمض ولا قاعدة، مثل: $(\text{CH}_3)_2\text{O}$ و $\text{CH}_3\text{OH}$ .
261	<b>solvent drying</b> <i>séchage par solvant</i>	تجفيف بالمنذيب إزاحة الماء عن سطوح الفلزات بمنذيب يلتقطه على نحو أفضل، من هذه المنذيبات الأسيتون وثلاثي كلور الإيتان اللذان يلتقطان الماء من على سطوح المكونات الإلكترونية والأجهزة الدقيقة.
262	<b>solvent effect</b> <i>effet du solvant</i>	تأثير المنذيب تأثير جزيئات المنذيب في سلوك الجزيئات الكثيرة (الماكروية) في محلول.

268 <b>sorbent</b> <i>sorbant</i>	مُرْتَشِف Mératيف	ذواب في الماء والغليسرول، قليل الذوبان في الميتوanol والإيتانول وعديم الذوبان في المذيبات العضوية، يستعمل في المضافات إلى الأطعمة وعمليات التخمر، وللحماقة على الرطوبة في تحضير المراهم التجميلية وسواها.
269 <b>sorbic acid</b> <i>acide sorbique</i>	حمض السوربيك Acide sorbique	ارتشاف Sorption
		ظاهرة سطحية قد تكون امتصاصاً أو امتزازاً أو كليهما، يستعمل هذا المصطلح عندما لا تكون آلية الظاهرة محددة تماماً. انظر adsorption و absorption.
	مُركب بلوري صلب أبيض صبغته ينصهر في الدرجة 134.5° س ويفلي متفككاً في الدرجة 228° س، قليل الذوبان في الماء وفي العديد من المذيبات العضوية، مبיד فطري يستعمل حافظاً للأطعمة.	حامض Sour
270 <b>sorbite</b> <i>sorbite</i>	سوربيد Sorbit	- حمضي المذاق. - مالتلوث بمُركبات كبريتية، ويطلق ذلك على الغازولين والغاز الطبيعي. - مادة مثل ثنائي فلوريد الصوديوم، تستعمل في عمليات النسيج والغسيل لتعديل القلوبيات المتبقية.
271 <b>sorbitan</b> <i>sorbitan</i>	سوربيتان Sorbitan	جهاز سوكسله للاستخلاص extracteur de Soxhlet
	اسم عام يطلق على مجموعه مُركبات مشتقة من السوربيتول بنزع جزيئي ماء منه. صبغتها العامة .C <sub>6</sub> H <sub>8</sub> O <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub> . انظر sorbitol.	جهاز مخبرى يتكون من قارورة زجاجية ومن مكثف ارتادي ومتعب ارتادي ومثبت (سيفون)، يستعمل في عمليات الاستخراج المستمر للمكونات الذوابة في العُوْل والإيتير من مادة صلبة.
272 <b>sorbitol</b> <i>sorbitol</i>	سوربيتول Sorbitol	سرعة فراغية vitesse spatiale
		
	غول بلوري أبيض سداسي اهيدروكسيل صبغته .CH <sub>2</sub> OH(CHOH) <sub>4</sub> CH <sub>2</sub> OH يحضر بالإرجاع الكيميائي أو الإنزيمي للغلوكوز والسوربيوز،	

حجم الغاز أو السائل، مقيساً في الشروط النظامية من الضغط ودرجة الحرارة، الذي يمر عبر واحدة الحجوم في واحدة الزمن.	282 <b>specific</b> <i>spécifique</i> Lat. <i>specificus</i> نوعي قدر فизيائي يعود إلى واحدة الكتلة أو الوزن أو الحجم من مادة.
277 <b>spar</b> <i>spath</i> - صنف من مواد بولورية مثل سبار إيسيلندا والفلدسبار يحوي كربونات الكلسيوم أو سيليكات الألومنيوم. - ورنيش مقاوم للعوامل الجوية استعمل بدأية لإكساء خشب الزوارق.	283 <b>specific conductance</b> <i>conductance spécifique</i> موصلية نوعية .conductivity انظر conductivity.
278 <b>sparger</b> <i>aspergeur</i> Lat. <i>spargere</i> أنبوب متقوب يُرذ منه بخار أو هواء أو ماء إلى سائل في عملية تخمر.	284 <b>specific gravity</b> <i>poids spécifique</i> ثقالة نوعية النسبة بين الوزن الحجمي لمادة والوزن الحجمي لمادة مرجعية، وهي عدد لا يعاد له تساوي قيمته العددية في السوائل والأجسام الصلبة قيمة وزنها الحجمي، بخلاف قيمته في الغازات التي يبلغ الوزن الحجمي لمادتها المعيارية، وهي الهواء، 1.29 غ/ل في الدرجة صفر وتحت الضغط الجوي النظامي؛ فالوزن الحجمي للهيدروجين يساوي 0.089 غ/ل على حين تساوي ثقالته النوعية 0.069 (0.069 ÷ 1.29).
279 <b>sparkling material</b> <i>matière étincelante</i> مادة صلبة (مثل الفسفور) أو سائلة (مثل ثلاثي بوتيل الألومنيوم) تتقد تلقائياً فُرابة الدرجة 54.4 °س؛ وقد يشتعل بعضها (مثل الصوديوم وهيدريد الليتيوم) آنئاً في الهواء الرطب لتفاعلها الناشر للحرارة مع بخار الماء فيه.	285 <b>specific heat</b> <i>chaleur spécifique</i> حرارة نوعية النسبة بين السعة الحرارية لمادة والسعة الحرارية لمادة مرجعية هي الماء وتساوي قيمتها العددية كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة غرام واحد من مادة درجة مئوية واحدة؛ وهي في الغازات تحت ضغط ثابت أكبر منها تحت حجم ثابت بمقدار كمية الحرارة اللازمة لتمدها.
280 <b>spatula</b> <i>spatule</i> أداة معدنية مسطحة رقيقة مرنة تستعمل لنشر أو لخلط مواد طرية مثل الدهانات والمراهم والمعاجين.	
281 <b>species</b> <i>espèce</i> مصطلح يطلق في الكيمياء على مجموعة من الذرات تتصرف بميزة ما.	286 <b>specific refractivity</b> <i>réfractivité spécifique</i> انكسارية نوعية انكسارية وسط مقسمة على وزنه الحجمي.

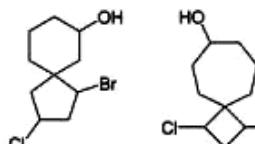
287	<b>specific optical rotation</b> <i>rotation optique spécifique</i>	دورانٌ ضوئيٌّ نوعيٌّ زاوية الدوران، مقدرة بالدرجات، لمستوي استقطاب شعاع ضوئي وحيد اللون، يمر عبر أنبوب طوله 10 سم موضوع في جهاز استقطاب ويحوي محلولاً من المادة المعنية بتركيز 1 غ في 100 مل من محلول.	التحليل الكيميائي لمادة معقدة أو لمزيج مواد بدراسة طيفها.
288	<b>specific surface</b> <i>surface spécifique</i>	سطحٌ نوعيٌّ النسبة بين السطح الكلي لمادة (مأرَّةً مثلاً) إلى حجمها.	<b>مخططُ الطيف</b> صورةٌ طيفٌ أو خريطةٌ.
289	<b>specific volume</b> <i>volume spécifique</i>	حجمٌ نوعيٌّ حجم واحدة الأوزان من مادة، يقدر بواحدات مختلفة أكثرها شيوعاً ملilتر/غرام. وهو مقلوب الوزن النوعي.	<b>مخطاطُ الطيف</b> جهازٌ يبِدِّد الإشعاع إلى خطوطٍ طيفية بغيةأخذ صورة أو تخطيط له.
290	<b>specific weight</b> <i>poids spécifique</i>	وزنٌ نوعيٌّ وزن واحدة الحجم من مادة.	<b>تحليلٌ بالتخطيط الطيفي</b> <i>analyse spectrographique</i> تحليل يستعمل مخطاط الطيف.
291	<b>specimen</b> <i>spécimen</i>	نموذج عينة خاصة تختار للدلالة على طبيعة أشياء أخرى من نوعها وخصائصها وصفاتها، أو للتغيير عنها.	<b>تخطيطٌ طيفي</b> دراسة مخطط الطيف وطريقة استعمال مخطاطه.
292	<b>spectra</b> <i>spectres</i>	أطيف ج. طيف. انظر spectrum.	<b>مقياسُ الطيف</b> أي جهاز يستعمل للحصول على طيف وتحديد شدة الإشعاع بدلالة طول الموجة. من أنواعه spectroscope و spectrophotometer.
293	<b>spectral</b> <i>spectrale</i>	طيفي ما يدل على الطيف أو يرتبط به.	<b>قياسُ الطيف</b> استعمال مقياس الضوء الطيفي لقياس الأطوال الموجية للخطوط المشكلة للطيف.
294	<b>spectral analysis</b> <i>analyse spectral</i>	تحليلٌ طيفي	

302	<b>spectrophotometer</b>	مقاييس الضوء الطيفي	ممكن تعرفها لاحقاً كخطوط مميزة لعنصر الصوديوم،
	<i>spectrophotomètre</i>		ونشأت التقانات المختلفة المذكورة آنفًا.
	جهاز يقيس الشدات النسبية للضوء في مختلف أجزاء		طيف
	الطيف.		
303	<b>spectrophotometry</b>	قياس الضوء الطيفي	307 <b>spectrum</b>
	<i>spectrophotométrie</i>		<i>spectre</i>
	دراسة مقارنة للقياسات الطيفية للشدات النسبية		Lat. spectrum
	للضوء في مختلف أجزاء الطيف.		الطاقة المشعة التي تصدر عن مادة على شكل حزمة
304	<b>spectropolarimeter</b>	مقاييس الاستقطاب الطيفي	مميزة من الأطوال الموجية والتي تتيح تعرف هذه المادة.
	<i>spectropolarimètre</i>		
	جهاز مكون من منظار طيف ومقاييس استقطاب،		تحليل الطيف
	يستخدم لتحديد القوة التدويرية للمحاليل بدلاة		تحليل يهدف إلى تعرف المواد بدراسة الأطيفات التي
	طول الموجة.		تصدرها.
305	<b>spectroscope</b>	منظار الطيف	سرعة
	<i>spectroscope</i>		vitesse
	أحد أجهزة مختلفة مصممة لتكوين أطيف ضوئية		OE.sped
	و دراستها باللاظحة البصرية.		مُعَدَّل تغير موقع جسم متحرك بدلاة الزمن، دون
306	<b>spectroscopy</b>	تنظير الطيف	الاهتمام باتجاه حركته.
	<i>spectroscopie</i>		
	فرع خاص في الكيمياء التحليلية يتم بتعرُّف العناصر		زيت العنبر
	وإيضاح البنى الذرية والجزيئية للمركبات بقياس		زيت أصفر باهت ذواب في الإيتروكلوروفورم
	الطاقة المشعة المتتصدة أو الصادرة عن مادة بأطوال		والبنتين، يوجد في فجوات رأس حوت ضخم يُعرف
	موجية مختلفة استجابة لإثارة بطلقها مصدر خارجي.		بحوت العنبر ويستعمل مُزلقاً للآلات الدقيقة.
	تتحدد أنماط مطيافية الإصدار والامتصاص بأطوال		
	الموجية المعتمدة وبخاصة الأشعة غاما والأشعة السينية		310 <b>sperm oil</b>
	وفوق البنفسجية والمئية وتحت الحمراء والأمواج		<i>huile d'ambre</i>
	الميكروية وأمواج الراديو. وقد تطورت تقانات استعمال		زيت أصفر باهت ذو اب في الإيتروكلوروفورم
	هذا التحليل الذي ابتدأ سنة 1814 باكتشاف بعض		والبنتين، يوجد في فجوات رأس حوت ضخم يُعرف
	الخطوط D المظلمة في طيف الأشعة الشمسية التي		بحوت العنبر ويستعمل مُزلقاً للآلات الدقيقة.
311	<b>spermaceti</b>	نافط الحوت، شمع العنبر	311 <b>spermaceti</b>
	<i>spermaceti, blanc de baleine</i>		OE.sped
	مركب صلب بلوري أبيض اللون شمعي القوام		نافط الحوت، شمع العنبر
	يتكون بالدرجة الأولى من إسترارات حموض دسمة،		spermaceti, blanc de baleine
	يؤخذ من فجوات رأس حوت العنبر، ويستعمل في		مركب صلب بلوري أبيض اللون شمعي القوام
	صنع الشموع ومراهم التجميل.		يتكون بالدرجة الأولى من إسترارات حموض دسمة،
312	<b>sphingol</b>	سفنجول	312 <b>sphingol</b>
	<i>sphingosinol</i>		sphingosinol
	غول أميني غير مشبع يحيوي في سلسلته المستقيمة		غول أميني غير مشبع يحيوي في سلسلته المستقيمة
	18		18

ذرة كربون ووظيفتين غوليتيين أوليتين ووظيفة غولية ثانية إضافةً إلى زمرة أمينية، يدخل في تركيب الشحوم السفينغولية، ويسمى أيضًا sphingosine، مشتقًا من الكلمة sphinx (أبو الهمول) بسبب طبيعته الغامضة.	318 spin momentum <i>moment de rotation</i> العزم التدويري لاندفاعة الإلكترون حول محوره.	عَزْمٌ سَبِيْنِيٌّ
313 sphingolipid <i>sphingolipide</i>  <p>شحوم سفينغولي شحم أميني طويل السلسلة فيه مجموعتا هيدروكسيل أو ثلاث، وغالبًا رابطة مضاعفة من النوع المفروق في الموقع 4، يكون خلايا الأنسجة العصبية والدماغية.</p>	319 spin quantum number <i>nombre quantique de rotation</i> العدد الرابع من الأعداد الكومومية الأربع رمزه s ويأخذ إحدى القيمتين $\frac{1}{2}$ + و $\frac{1}{2}$ - وذلك تبعًا لتواافق جهة دوران الإلكترون حول نفسه مع جهة دورانه حول النواة أو عدم توافقها.	العدُّ الکمِيُّ السَّبِيْنِيُّ
314 sphingomyelin <i>sphingomyéline</i> أهم الشحوم السفينغوزية المتشرة، غوله الأميني هو الكولين.	320 spin resonance <i>résonnance de rotation</i> حالة سبينية ترافق انتقال الإلكترون من مستوى طاقى إلى مستوى أعلى.	تَجَاوِبٌ سَبِيْنِيٌّ
315 spin <i>spin</i> الدوران السريع لجسم عنصري مثل الإلكترون حول محوره، أو جملة من جسيمات عنصرية في حركتها المدارية.	321 spinel <i>spinel</i> أكسيد طبيعي للمغنيزيوم والألومنيوم، صيغته العامة $MgAl_2O_4$ ، وقد تستبدل فيه فلزات الحديد والزنك والمغنيزيوم بفلز المغنيزيوم، وكذلك فلز الحديد والكروم بفلز الألومنيوم.	سَبِيْنِل
316 spin angular momentum <i>moment angulaire de rotation</i> .spin momentum انظر	322 spinneret <i>spinneret</i> قالب بثيق فيه عدد كبير من الثقوب تُدفع فيه مادة لدنة مصمورة لتشكيل خيوط منها.	مِغَازٌ
317 spin coupling <i>couplage des spins</i> تأثير الحقول الناجم عن السبينيات الإلكترونية، يسمى أيضاً .spin-spin interaction	323 spin-orbit interaction <i>interaction orbitale de rotation</i> .spin coupling انظر	تَأَثِيرٌ مَدَارِيٌّ سَبِيْنِيٌّ
324 spirit <i>esprit</i> Lat. <i>spiritus</i> مصطلح غير محدد بدقة، استعمل سابقاً للدلالة على	رَوْحٌ	

الخلاصة المقطرة من مادة مثل المركبات الميدروكربونية الطيارة المأخوذة من النفط، وهو في الصيدلانيات محلول عَوْيٌ عديم اللون والرائحة لأجسام طيارة مثل الكافور.

## 325 spirosystem

*spirosystème*

صيغة بنوية من حلقتين تشتراكان بذرة كربون

واحدة، بخلاف معظم المركبات ثانية الحلقة، مثل النفتالين، التي تشتراك بذرتَيْ كربون.

## 326 splint coal

*charbon éclatant*

فحِم حجري صلْد شدِيد القساوة ذو بنية صفيحية ينْتَج حرارة شديدة عند احتراقه.

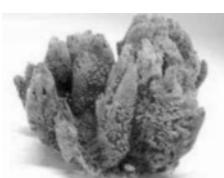
## 327 sponge

*éponge*

Gr. spongos

- كتلة مسامية مرنة من ألياف خشنة مشابكة تكونَ الهيكل الداخلي لمعضيات بحرية دنيا، طاقتها كبيرة على امتصاص الماء، وتصبح ناعمة عند ابتلاها دون أن تفقد من طاقتها.

- شكل فلزي مسامي شديد الانقسام مثل الحديد الإسفنجي أو البلاطين الإسفنجي، أو لدین على شكل مطاط مثل المطاط الإسفنجي.



## 328 spontaneous

*spontané*Lat. *spontaneus*

تلقائي، عفوي

ما يحدث بسبب طاقة ذاتية داخلية فيه دون تأثير أو تحفيظ خارجي ظاهر.

## 329 spontaneous combustion

*combustion spontanée*

احتراق يجري في درجة حرارة الغرفة أو ما دونها

للأسباب التالية:

- تعرّض مواد شديدة الحساسية، مثل الفسفور، للأكسدة.

- تراكم الحرارة الناتجة عن الأكسدة الذاتية كما في بعض الزيوت.

- تراكم الحرارة داخل الحمأة بسبب نشاط جرثومي يجري فيها أو بسبب أكسدة محفزة.

## فرادي، متقطّع

## 330 sporadic

*sporadique*Gr. *sporadikos*

ما يحدث عَرَضاً بمفردِه على نحو مستقل عن أشياء أخرى من النوع ذاته، أو على فترات.

## اختبار البقعة

## 331 spot test

*essai de touche*

اختبار كيميائي نقطي تضاف فيه قطرة من كاشف فوق بقعة من عينة موضوعة على ورقة ترشيح أو على صفيحة معدنية بغية الحصول على نتيجة تحليل سريعة بتكونِ راسِبٍ أو تبَدِّل لونِ، يجري هذا الاختبار على عدد محدود من العينات.

## عَصْرٌ

## 332 squeezing

*expression*

ممارسة ضغط فيزيائي قوي على جسم بغية أخذ ما يحويه، مثل عصر ثمرة الليمون.

333 <b>stability</b> <i>stabilité</i>	ثبات، استقرار مقاومة التفكك أو التحول الكيميائي أو التبدل الفيزيائي.	 	
334 <b>stabilization</b> <i>stabilisation</i>	تشييت الحدّ من التبدلات التي يمكن أن تلحق بشيء.	338 <b>stagnant</b> <i>stagnant</i> Lat. stagnans (v. stagnare)	راكد - ما لا يتحرك أو يجري مثل تيار راكد. - ما تعوزه الحيوية والنشاط والاهتمام.
335 <b>stabilizer</b> <i>stabilisant</i>	مؤثث مادة تعمل على حفظ مركب أو جملة من أي تبدل يمكن أن يلحق ببنيتها أو بطبعتها أو حالتها مثل مادة تعمل مضادًّاً أكسدة أو مادة تحافظ على حالة توازن كيميائي أو مادة تحفظ بعض الجمل في حالة استحلاب أو تحول دون رسوب الدفائق في معلق غرواني.	339 <b>stagnation</b> <i>stagnation</i>	رُكود غياب أو توقف الحركة والنمو والنشاط.
336 <b>stable</b> <i>stable</i> Lat. <i>stabilis</i>	ثابت - صفةً ما لا ينبع لبدلاته فجائية طارئة. - صفةً ما يقاوم القوى التي تعمل على تبديل حالته بتوليد قوى كامنةٍ تعده إلى وضعه الأولي.	stain <i>teinte</i> OE. <i>staynen</i>	تلوينة - كُسْوة كيميائية واقية شبيهة بالدهان إلا أن محتواها من المادة الصلبة أقل منه بكثير؛ تستعمل لتلوين الخشب والأثاث والأرضيات. - مركب يستعمل لتلوين البكتيريا تمهيداً لفحصها مجهرياً.
337 <b>staggered conformation</b> <i>conformation décalée</i>	تشكييل دوراني مزاح أحد شكلين فراغيين رمزين وضعاهم نويبان لجزيء الإيتان $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3$ ، ومثل فيه كل مجموعة ميتيلية $\text{CH}_3$ بنجمة ذات ثلاث شعب، بحيث تكون قيمة الزاوية ما بين شعبة من النجمة الأولى وشعبة من الثانية قريبة من $60^\circ$ ، بحيث يرى ناظر يتطلع إلى هذا الجزيء على طول محور الرابطة $\text{C}-\text{C}$ فيه، الشعوب الستة دون أن يحجب بعضها بعضها الآخر. انظر <i>eclipsed conformation</i> و <i>conformation</i> .	340 <b>stalagmometer</b> <i>stalagmomètre</i>	مقياس حجم القطرات جهيزية تحدد عدد القطرات أو وزن كل قطرة في حجم معطى من سائل، وتستعمل لتحديد توتر السطحي، إذ يكون وزن القطرة، عند انفصalam عن الأنابوب الشعري، مساوياً قيمة التوتر السطحي في طرف الأنابوب: $w = 2\pi r\sigma$ حيث $w$ وزن قطرة و $r$ نصف قطرة الأنابوب الشعري و $\sigma$ التوتر السطحي للسائل. يسمى أيضاً <i>.stactometer</i>

	دورق ذو حجم محدد. حرارة تكُون
<b>341 stand</b> <i>support</i> (old english) OE.standan  أداة من معدن أو سواه تستعمل في المخابر لحمل الأدوات الزجاجية وسواها.	<b>346 standard heat of formation</b> <i>énergie standard de formation</i> حرارة تكُون مول واحد من مُركَب بدءاً من عناصره مأخوذة في حالاتها المعيارية.
<b>342 standard</b> <i>standard</i> (old high german) OHG.stantan ما أَقْرَرَ وضعه واعتبره قاعدةً تَحَدَّدَ بدلاته أشياءً مماثلة، مثل الكتل والأوزان والجحوم وخصائص أخرى.	<b>347 standard solution</b> <i>solution standarde</i> محلول ذو تركيز محدد و معروف، يستعمل في عمليات التحليل الحجمي.
<b>343 standard deviation</b> <i>déviation standarde</i> الجذر التربيعي للمتوسط الحسابي لمربعات الانحرافات عن القيمة المتوسطة، يرمز له بـ $\sigma$ . ويسمى أيضًا .root mean square deviation	<b>348 standard state</b> <i>état standard</i> حالة مادّة في شكلها النقي والمستقر في درجة الحرارة والضغط النظاميين.
<b>344 standard electrode potential</b> <i>potentiel standard de l'électrode</i> الكمون المسرى فيه فعالities (تراكيز) المواد المتفاعلة والناتجة متساوية الواحد.	<b>349 standardization</b> <i>étalonnage</i> تقييس التوافق والمطابقة مع المعايير المعتمدة.
<b>345 standard flask</b> <i>fiole jaugée</i> دورق معياري	<b>350 standing wave</b> <i>onde stationnaire</i> موجة مستقرة انظر stationary wave
<b>351 stannate</b> <i>stannate</i> ملح حمض القصدير، مثل ملحه الصوديومي ذي الصيغة $\text{Na}_2\text{Sn}(\text{OH})_6$	قصديرات
<b>352 stannic</b> <i>stannique</i> قصدير (IV) ما دل على القصدير الرباعي التكافؤ أو على المركبات التي تحويه، أو ما كان على صلة به.	انظر stannous, tin

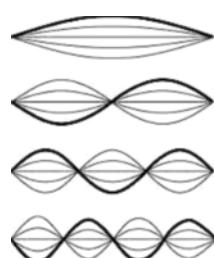
353	<b>stannic oxide</b>	أكسيد القصدير <i>oxide stannique</i>	357	<b>starter</b>	مبعد amorceur, démarreur
		مسحوق أبيض لا مائي يحوي مقادير متفاوتة من الماء صيغته $\text{SnO}_2 \cdot \text{XH}_2\text{O}$ أو $\text{SnO}_2 \cdot \text{XH}_2\text{O}$ , ينصلب في الدرجة 1127° س ويتسامي في الدرجة 1800° س تقريباً. ينحل في حمض الكبريتيك المركز وفي حمض الميدروكلوريك. يوجد في الطبيعة في معدن ال cassiterite, يستعمل في صنع بعض أنواع الزجاج وفي تلوينه وحفازًا.			ما يسبب بدء إقلاع فاعلية، مثل فعل متعضيات مكروية في إطلاق تفاعلات التخمر.
354	<b>stannite</b>	قصديريت <i>stannite</i>	358	<b>state</b>	حالة <i>état</i> Lat. status (v.stare)
		- ملح ينشأ في محلول عند مفاعلية ملح قصدير II مع مقدار وافر من مادة قلوية. - معن صيغته $\text{Cu}_2\text{FeSnS}$ ذو بريق فلزي يوجد كتلاً حبيبية.			الوضع الفيزيائي لمكون أو لجسم في إحدى مراحل إجراءٍ. تابع حالةٍ <i>fonction d'état</i>
355	<b>stannous</b>	قصدير (II) <i>stanneux</i>	359	<b>state function</b>	مقدار ترموديناميكي مرتبط بحالة الجملة التي هي عليها بصرف النظر عن الطريق الذي سلكته لبلوغها. من أمثلته الطاقة الداخلية والأنتالبيا والطاقة الحرية.
		ما دل على القصدير الثنائي التكافؤ أو على المركبات التي تحويه، أو كان على صلة به. .stannic انظر tin	360	<b>states of matter</b>	حالات المادة <i>éts de la matière</i> الحالات الثلاث التي تكون عليها المواد في شروط مختلفة، وهي الحالة الغازية والحالة السائلة والحالة الصلبة.
356	<b>starch</b>	نشا <i>amidon</i> OE.steram	361	<b>static</b>	ساكن <i>statique</i> Lat. staticus; Gr.statikos
		بلمر كربوهيدراتي قوامه الوحدة البنوية المتكررة المبنية في الشكل، يحوي نحو 25% أميлюز و75% أмиلو بكتين. يوجد مسحوقاً أبيض لا طعم له، ويُعد مخزونً عديداً السكريات في نباتات الذرة والبطاطا والأرز والقمح التي تعد مصادره الرئيسية.	362	<b>stationary</b>	مستقر stationnaire
					ما ثبت في موقعه وثبتت حالته، أو ما أعزته الحركة والنشاط.
			363	<b>stationary phase</b>	طورٌ مستقرٌ <i>phase stationnaire</i> أحد طورين يكوّنان الجملة الاستثرائية، قد يكون صلباً أو هلاماً أو سائلاً محمولاً على وسط حامل.

364 stationary state

*état stationnaire*

حالة تتصف بثبات كل متحولاتها، وتختلف عن حالة التوازن الكيميائي، برغمبقاء تراكيز المواد ثابتةً في كلٍّ منها، في أن السرعة الإيجالية للتفاعل المتوازن تكون معروفة، لتساوي سرعَي شطريه، في حين أنها تكون معروفة في الحالة المستقرة لعدم قيام أي تفاعل فيها.

365 stationary wave

*onde stationnaire*

موجة تُعدم اهتزازها في نقاط ثابتة منها، تعرف بالعقد، تقوم بينها اهتزازات أعظمية دورية؛ تنشأ هذه الأمواج عندما تكون الموجة مقيدة من طرفها كما في أمواج وتر مهتر. تسمى أيضًا .standing wave

366 statistical

*statistique*

إحصائي  
ما اتصل بالإحصاء أو دلّ عليه.

367 steady

*stationnaire, constant*

ما كان راسخاً ثابتاً في موقعه أو متظماً في حركته، بعيداً عن كل إثارة وأضطراب.

368 steady state

*état stationnaire*

وضع تبقى فيه خصائص أي جزء من الجملة ثابتة خلال عملية ما.

369 steam

*vapeur d'eau*

بخار الماء الحار، هبَال

OE.steam

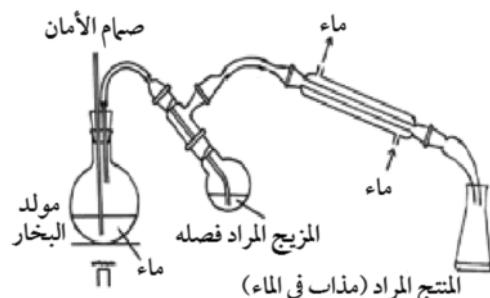
حالة مستقرة

حالة الماء الغازية في الدرجة 100°س، تبلغ حرارة تكاثفه الكامنة 540 حريرة/غ، أهم استعمالاته الصناعية إنتاج غاز الهيدورجين من تفاعلاته مع مركب هيدروكربوني غازي أو مع غاز الماء. يُعد بخار الماء الناشئ من اليابس الحار مصدر طاقة أساسياً.

370 steam distillation

*entraînement à la vapeur*

تقشير يجري فيه تبخير المكونات الطيارة، غير المزوجة بالماء من مزيج سائل في درجة حرارة منخفضة، بإدخال تيار من البخار فيه، يتبعه تكاثف البخار والمواد الطيارة التي يحملها معه؛ تستعمل هذه الطريقة بالدرجة الأولى في صناعة العطور، يسمى أيضاً steam stripping.



إحصائي

ما اتصل بالإحصاء أو دلّ عليه.

وطيد، مستقر

*stationnaire, constant*

ما كان راسخاً ثابتاً في موقعه أو متظماً في حركته، بعيداً عن كل إثارة وأضطراب.

حالة مستقرة

*état stationnaire*

وضع تبقى فيه خصائص أي جزء من الجملة ثابتة خلال عملية ما.

بخار الماء الحار، هبَال

*vapeur d'eau*

بخار الماء الحار، هبَال

371 steam stripping

*entraînement par vapeur*

انظر steam distillation

372 stearate

*stéarate*

سيارات، شمعات

ملح أو إستر حمض الستياريك.

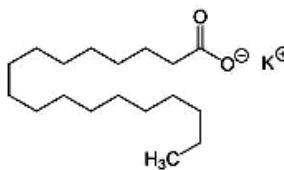
373 stearic acid

*acide stéarique*

حمض الستياريك (الشمع)

حمض بلوري صيغته  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)^{16}\text{COOH}$ ، عديم اللون خفيف الرائحة شمعي القوام، يُعد أكثر

الحموض الدسمة وجوداً في الشحوم الحيوانية  
والنباتية، ينحصر في الدرجة 69.6°س، ويغلي في



الدرجة 361.1°س،  
عدم الانحلال في  
الماء، ينحل في

العَوْل والإيتروكلوروفورم، يستعمل في الصناعات  
الصيدلانية ومواد التجميل والصابون والمُرْقَبَات  
وعميل بعثرة.

يسمى أيضاً acid n-octadecanoic. (نظامي حمض  
الديكانويك).

#### 374 stearin

stéarin

مُرْكَب بلوري أو مسحوق صيغته  
 $C_3H_5(C_{18}H_{35}O_2)_3$ ، عديم اللون والرائحة والطعم،  
ينحصر في الدرجة 71.6°س، لا ينحل في الماء وينحل  
في العَوْل والإيتروكلوروفورم، يعد مكوناً في معظم الدسم،  
يستعمل في صناعة الصابون والشمع وفي صقل  
الفلزات وصنع الورق غير النفاذ للماء.

#### 375 steel

acier

سيكة حديدية تقبل التصفيح تتفاوت نسبة الكربون  
فيها بين 0.02% و 1.5%， تحضر بضخ تيار من  
الأكسجين في الحديد الخنزيري المصهور لأكسدة  
كربونه وشوائه، يضاف إليها العديد من الفلزات تبعاً  
لطبيعة استعمالها. أهم المضافات الكروم والنحاس،  
تستعمل في تشييد الأبنية وصنع هياكل السفن  
والسيارات والآلات والأسلاك. انظر iron pig.

#### 376 Stephen aldehyde synthesis

اصطناع ستيفن للألدهيد synthèse d'aldéhyde de Stephen

تحضير الألدهيدات RCHO من النتريلات  $-C\equiv N$  بارجاعها بكلوريد القصدير II في الإيترومشبع  
بحمض الهيدروكلوريك وإطفاء ملح الإيمينيوم  
( $[RCH-NH]^+Cl^-$ ) بالماء.

#### 377 Stephen process

طريقة ستيفن procédé de Stephen

طريقة تستعمل في استخراج السكر من الشوندر تقوم  
على أخذ السكر المتبقى في المولاس بصنع سكرات  
الكالسيوم غير المنحلة وتفكيكها لاحقاً بحمض  
ضعيف مثل حمض الكربونيك.

#### 378 stereo-

فراغي : سابقة stéréo-

ما ارتبط بفراغ ثلاثي الأبعاد، أو ما دل عليه، مثل  
الترتيب الفراغي للذرات جزيء.

#### 379 stereochemistry

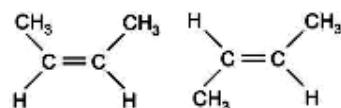
كيمياء فراغية stéréochimie

فرع خاص من الكيمياء يهتم بدراسة التشكيلات  
الفراغية الثلاثية الأبعاد للذرات في جزيئاتها وتأثيرها  
على خصائصها، كما يهتم بالمتصاوغات الفراغية  
بنوعيها الضوئية والهندسية. انظر optical isomer,  
asymmetry enantiomer, geometric isomer

#### 380 stereoisomer

متصاوغ فراغي stéréoisomère

أي واحد من المتصاوغات التي تعد مثالاً لظاهره  
المتصاوغ الفراغي.

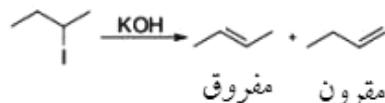


381 stereoisomeric

متناوِغٌ فراغيًّا

stéréoisomère

ما ارتبط بظاهرة التناوِغ الفراغي، أو ما دل عليه، مثل مقدرة بعض الأنظمة الحية على التمييز بين أشكال متناوِغة فراغيًّا من مركب كيميائي.



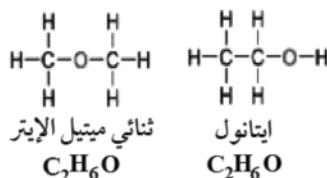
مقرُون مفروق

382 stereoisomerism

متناوِغٌ فراغيٌّ

stéréoisométrie

تجمّع للذرات في الجزيء ترتبط فيه بالترتيب ذاته إلا أن تشكيلاً لها الفراغية تختلف بين متناوِغ وآخر.



383 stereoisomery

متناوِغٌ فراغيٌّ

stéréoisométrie

انظر stereoisomerism.

384 stereorubber

مطاطٌ فراغيٌّ

stéréo caoutchouc

مطاطٌ تركيبيٌ من متعدد الإيزوبرين المقرُون، وهو بلَّمر نوعيٌ فراغيٌ.

385 stereoselectivity

انتقاءٌ فراغيٌّ

stéréosélectivité

خاصية تفاعل كيميائي يُتَسْتَحِجُ فيه جزيءٌ متفاعِلٌ واحدٌ مزيجاً من مقادير مختلفةٍ من المتناوِغات الفراغية، وتنشأُ الانتقاءُ فيه من الاختلافات الكائنة بين التأثيرات الفراغية والتأثيرات الإلكترونية في المسارات المؤدية إلى تشكُّل النواتج المختلفة. مثاله تفاعل نزع هيدروهالولوجين في جزيء 2-يود البوتان الذي يُنتَج 60% من الشكل المفروق و20% من الشكل المقرُون.

386 stereospecific reaction

réaction stéréospécifique

تفاعلٌ تحدُّد فيه وعلى نحوٍ تمام الكيمياء الفراغية للمتفاعِل الكيمياء الفراغية للمتجّ.

نوعيةٌ فراغيةٌ

stéréospécificité

خاصية آليةٌ تفاعُليةٌ تقدُّم بدءاً من متناوِغين فراغيين إلى متجاجات متناوِغةٍ فراغيةٍ مختلفةٍ.

388 steric

stérique

فراغيٌّ

ما اتصل بالترتيب الفراغي للذرات في جزيءٍ.

389 steric effect

effet stérique

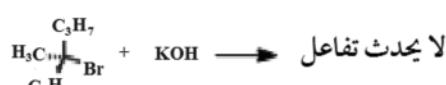
تأثيرٌ فراغيٌّ

تأثير التشكيل الفراغي للمواد المتفاعلة على معدل التفاعل وطبيعته ومداه.

إعاقةٌ فراغيةٌ

empêchement stérique

إعاقة فعلٌ كيميائيٌ بسبب الترتيب الفراغي للذرات في الجزيء أو بسبب كبر قياس المجموعات فيه، يستفاد منه أحياناً لتعديل المسار التفاعلي لجزيءٍ بإيقاف بعض التفاعلات الجانبية غير المرغوبة.

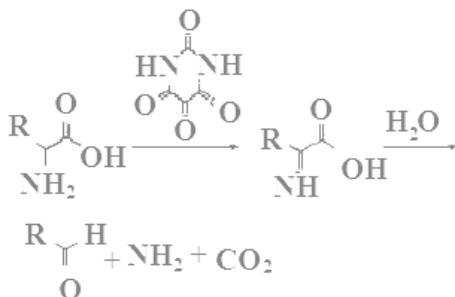
لا يحدث تفاعل  $\longrightarrow$

<p><b>391 sterile</b> <i>stérile</i> Lat. <i>sterillus</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- مُاخلاً من كل أنواع المتعضيات المكروية.</li> <li>- ما فقد القدرة على إنتاج البذور والأبواغ وسوهاها من البنى المنتجة.</li> </ul>	<p><b>395 stibine</b> <i>stibine</i> هيدрид الأنتموان صيغته <math>SbH_3</math>, شبيه بالنشادر، يمتص في الدرجة <math>88^\circ\text{S}</math> ويغلي في الدرجة <math>17^\circ\text{S}</math>, سام إذا بلغ تركيزه في الهواء جزءاً واحداً في مليون جزء (1PPm)</p>
<p><b>392 sterilization</b> <i>stérilisation</i> Lat. <i>sterilis</i>; Gr. <i>steira</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- تدمير كل المتعضيات المكروية الممرضة وسوهاها، بالتشعيع أو بالت BXin لدرجة حرارة مرتفعة أو باستعمال مواد كيميائية مثل الفورمالدهيد والكلور.</li> <li>- جعل عضوية حية غير قادرة على التكاثر.</li> </ul>	<p><b>396 stibium</b> <i>antimoine</i> الاسم латини لعنصر الأنتيموان. انظر <i>antimony</i></p>
<p><b>393 steroid</b> <i>stéroïde</i></p> <p>مُركب من أربع حلقات كربونية، ثلاثة منها سداسية والرابعة خماسية، تشكل وحدة بنبوية تعرف بالبستان</p> <p>الحلقي فوق هيدرو الفناترين. من أمثلتها الكوليسترون والعديد من الهرمونات مثل الإستراديل، وطالئع بعض الفيتامينات مثل الفيتامين D.</p>	<p><b>397 stibnite</b> <i>stibnite</i> سُلْفِيد الأنتموان صيغته <math>Sb_2S_3</math>, يتبلور في النظام المعيني المستقيم، ينحل في حمض الهيدروكلوريك المركز والساخن، ويعد الخام الأكثر أهمية للأنتموان.</p>
<p><b>394 Stevens rearrangement</b> <i>réarrangement de Stevens</i></p> <p>تفاعل يتضمن هجرة مجموعة ألكيلية من ملح أمونيوم رباعي، بتفاعلاته مع قاعدة قوية، إلى مركز كربوني مجاور، وتشكل الأمين المترافق.</p>	<p><b>398 sticky</b> <i>gluant, collant</i> ما يلتتصق بالسطح الذي يقع عليه.</p> <p><b>399 stiffness</b> <i>raideur, rigidité</i> Gr. <i>steibein</i> خاصية فيزيائية تدل على فقد الليونة والمرونة ومن ثم على مقاومة الالتواء والانحناء.</p>
<p><b>400 stilbene</b> <i>stilbene</i></p> <p>ثنائي أريل الإيتيلين صيغته <math>C_6H_5CH=CHC_6H_5</math>, يوجد على شكل بلورات عديمة اللون أو قليلة الصفرة، ينصلب بين الدرجتين <math>124^\circ\text{S}</math> و <math>125^\circ\text{S}</math> ويغلي بين الدرجتين <math>306^\circ\text{S}</math> و <math>307^\circ\text{S}</math>, ينحل في البنزين والإيترو ولا ينحل في الماء.</p>	<p><b>ستيبين</b> أنتيموان الاسم латини لعنصر الأنتيموان. انظر <i>antimony</i></p> <p><b>ستيبنيت</b> سلفید الأنتموان صيغته <math>Sb_2S_3</math>, يتبلور في النظام المعيني المستقيم، ينحل في حمض الهيدروكلوريك المركز والساخن، ويعد الخام الأكثر أهمية للأنتموان.</p> <p><b>دِيق</b> ما يلتتصق بالسطح الذي يقع عليه.</p> <p><b>تيّبس</b> خاصية فيزيائية تدل على فقد الليونة والمرونة ومن ثم على مقاومة الالتواء والانحناء.</p> <p><b>ستيلبين</b></p>

401	<b>stilbene dye</b> <i>colorant stilbénique</i>	صبغ ستيلبيني صبغ في بنية الجزيئية الزمردانة الحاملتان لللون -N=N- و C=C وهو صبغ مباشر للقطن.	406	<b>stirrer</b> <i>agitateur</i>	محراك أداة تستعمل لتحريك السوائل وهي ذات ذراع طويلة وملعقة في طرفها، تحرّك آلياً على نحو دائري لمزج محتويات الإناء الذي تحرّكه فيه، من أنواعه أيضاً المحراك المغناطيسي الذي يستعمل حقالاً مغناطيسياً دواراً يعمل على تحريك قضيب مغناطيسي مغمور في السائل المراد تحريكه.
402	<b>still</b> <i>chaudière, alambic</i> OE.stille	مقطار جهاز يستعمل لتقدير المراوح السائلة مكون من ثلاثة أجزاء: معوجة لتسخين السائل ومكشاف لتبريد الأبخرة ومستقبل لالتقطان السائل المتكتف.	407	<b>stirring</b> <i>agitation</i>	تحريك وضع جسم في حالة الحركة لتسريع الانتقال الجزيئي والنقل الحراري فيه، كما في تحريك السوائل بغية تسريع امتزاجها.
403	<b>still head</b> <i>colonne à distiller</i>	عمود تقطير الجزء العلوي من المقطار الذي تجري فيه عملية التقطير قبل تكافف الأبخرة.	408	<b>stock</b> <i>réserve</i>	مخزون - مقادير من مادة تجمّع بغية استعمالها لاحقاً. - مقادير من منتجات نهائية أو من قطع مصنعة تحفظ في المخازن جاهزة لتسليمها للزبائن.
404	<b>stimulant</b> <i>stimulant</i> Lat. stimulans (v. stimulare)	منبه عامل كيميائي مثل الكافيين، يرفع مؤقتاً مستوى النشاط الفيزيولوجي أو العصبي في الجسم.	409	<b>stoichiometric equation</b> <i>équation stoechiométrique</i>	معادلة ستوكيمترية معادلة موزونة تعبر عن العلاقة بين الأعداد المولية للمواد المتفاعلة والناتجة، وهي علاقة بين أعداد صحيحة، كما في معادلة تكون غاز النشادر من غازي النيتروجين والأزوت: $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$ حيث يتفاعل مول واحد من N <sub>2</sub> مع ثلات مولات من H <sub>2</sub> لإنتاج مولين من NH <sub>3</sub> . تستعمل المعادلات стокيمترية لحساب مقادير مثل
405	<b>stimulation</b> <i>stimulation</i> Lat. stimulatio (V. stimulare)	تنبيه رفع مستوى النشاط الوظيفي في الجسم أو في بعض وظائفه.			

		مدخرة ثانوية تتحول فيها الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية بتفاعل عكوس، وهي لذلك قابلة للشحن مثل مدخلات السيارات.
410 stoichiometry	ستوكيمترية <i>stoichiometrie</i>	موقع fran من الكيمياء يقوم على مبدأ انحفاظ الكتلة ومن ثم على انحفاظ الذرات بأنواعها وأعدادها في التفاعلات الكيميائية، ويتم بدراسة المقادير النسبية للمواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل.
411 Stokes law	قانون ستوكس <i>loi de Stokes</i>	انفعال، إجهاد، سلالة <i>tension,surcharge</i> - الضغط أو الإجهاد الذي يتعرض له جسم قد يلحق الضرر به وقد يশوهه. - توتر عقلي أو عضلي شديد. - متتحول وراثي أو نمط فرعي من متغيرات دقيقة مثل الجراثيم والفيروسات والفطور.
412 stopcock	محبس، حنفية <i>robinet d'arrêt</i>	جديدة <i>brin,fibre</i> خيوط أو شعيرات تُقتل لتصبح وحدات تُقتل بدورها بعضها مع بعض لتصنع منها جبال وأسلاك.
413 storage	تخزين <i>stockage</i> L(v. <i>instaurare</i> )	تطبّق <i>stratification</i> Lat. <i>stratificatin</i> (v. <i>stratificare</i> ) تَكُونُ وتُوضع طبقات كما في الصخور والرسوبيات.
414 storage battery	مركم <i>batterie d'accumulateurs</i>	كمون الجريان <i>potentiel d'écoulement</i> الكمون الناشئ عن قسر سائل على الجريان عبر غشاء أو أنبوب شعري أو جسم صلب مسامي بسبب تشكيل طبقة كهربائية ثنائية على السطح الفاصل بين السائل والصلب.
415 stove	<i>étuve</i> OE. <i>stofa</i> ; Gr. <i>typhos</i>	تَفْكِكُ ستريكر <i>dégradation de Strecker</i>
416 strain	-	
417 strand		
418 stratification		
419 streaming potential		

تفاعل حمض أميني (ألفا) مع مركب كربوني في محلول مائي أو في معلق، وإنتاج  $\text{CO}_2$  وألdehyd أو كيتون يحوي ذرة كربون أقل.



421 strength

*force*

OG.strengide

تحمّل جسم الإجهاد والتشوّه اللذين تؤثّر بهما قوّة مسلاطّةٍ عليه دون أن ينكسر.

متانة

422 stress

*contrainte*

Lat.strictus

التشوّه الذي يلحق بهادة عند تعريضها لحمولة محدّدة (مثلثة بالقوّة المسلاطّة على واحدة السطوح من المادّة) تحرّض فيها إجهاداً يتّهي بانقطاعها إذا زادت قوّة التشوّه عن متانة المادّة. انظر strength.

إجهاد

423 string

*fibre, fil*

Lat. (v.stringere)

.string theory خط طويل بالنسبة إلى ثخانته. انظر

وتر

424 string theory

*théorie des cordes*

v.stringere

نظريّة تصف خصائص الجسيمات الأوليّة التي تمثل فيها بأوتار أحاديد بعد تهتز في فضاء زمكاني رباعي

نظريّة الأوتار

الأبعاد وفي فضاءات ببعد إضافيّة تبلغ 10 أو 11 أو 26 بعداً. عُرفت فيما مضى بأنّها نظرية كل شيء.

شريط

425 strip

*langquette, lamelle*

قطعة طولية وضيقّة من قماش أو ورق أو لدين أو من أيّ مادة أخرى.

يعري، يحرّد

426 strip(v)

*dénuder, débarrasser*

يُبعد شيئاً عن شيء أو يحرّد منه.

إزالة، إبعاد، إنصال

427 stripping

*stripping, tringlage*

- إبعاد المكونات الطيارة نسبياً عن الغازولين أو عن أيّ مزيج سائل آخر بالتقشير أو بالتبخير أو بإمرار تيار من البخار أو الهواء في المزيج السائل.

- إزالة لون نسيج سبيّع الصباغ بتفاعلاته مع مادة كيميائية مثل هيدروسلفيت الصوديوم أو سلفات التيتان أو سواها.

عميل إنصال (إزالة)

428 stripping agent

*agent de décapage*

مذيب يزيل الأصبغة عن الأقمشة بحيث يمكن إعادة صباغها أو يزيل بقايا الدهان والورنيش عن السطوح المعدنية.

تحليل بالإنصال (الإبعاد)

429 stripping analysis

*analyse par décapage*

طريقة تحليلية للمحاليل التي تحوي أيونات، تتوضّع فيها هذه الأخيرة على مسرى وعاء التحليل، ويُبعد عنها المركّب الذي تكونّه ويوزن.

حمض قوي

430 strong acid

*acide fort*

L(v.stringere)

حمض شديد التفكّك في محليله، من أمثلته الحموض  
.HNO<sub>3</sub> و HCl و H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

431 strong base  
*base forte*

قاعدة قوية  
قاعدة شديدة التفكّك في محليلها، من أمثلتها القاعدتان  
.KOH و NaOH

432 strontium  
*strontium*

عنصر فلزي رمزه Sr عدده الذري 38 وكتلته الذرية النسبية 87.62، ثنائي التكافؤ يقع في الفصيلة IIa من الجدول الدوري له أربعة نظائر ثابتة أحدها سام وهو النظير <sup>90</sup>Sr، ينصدر في الدرجة 752°س ويغلي في الدرجة 1390°س، يشبه الكالسيوم كيميائياً، ذواب في الحموض والغُول وقابل للاشتعال بشكله المسحوق، يفكك الماء عند تمسّكه مطلقاً غاز الهيدروجين، يحفظ لذلك في سوائل مثل النفتا.

433 structural  
*structural*

بنّيوي  
ما كان على صلة بالبنية أو ما دل عليهما مثل صيغة بنّيوية ومصاوغ بنّيوي.

434 structural formula  
*formule structurale*

صيغة بنّيوية  
صيغة تدل على موقع الذرات والأيونات والمجموعات في الجزيء، وكذلك على موقع الروابط الكيميائية وأعدادها فيه كما في صيغة البنزين المرفقة.

ولصعوبة تمثيل الجزيئات الثلاثية البعد على مستوى يدلّ على موقع البعد الثالث فيه بخطوط غامقة. انظر

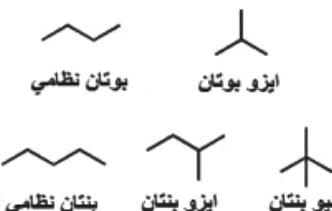
.strychnine



435 structural isomer

*isomère structural*

أحد مركبات لها الصيغة الجزيئية ذاتها وتختلف فيها بينها بالروابط بين المجموعات والذرات المشكّلة بجزيئاتها، كما في مصاوغات البتان.



436 structural isomerism

*isométrie structurale*

شكل من التصاوغ بين جزيئات لها الصيغة الجزيئية ذاتها وتختلف تبعاً للروابط التي تجمع مكونات جزيئاتها. انظر structural isomer.

437 structure

*structure*

Lat. strucrure (v. struere)

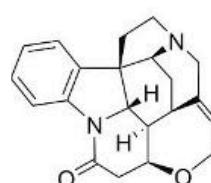
ترتيب الذرات والمجموعات في الجزيء.

بنية

ستريكنين

*strychnine*

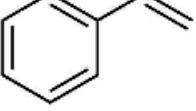
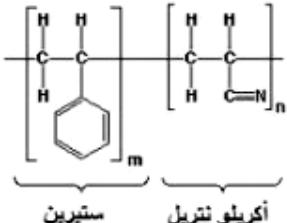
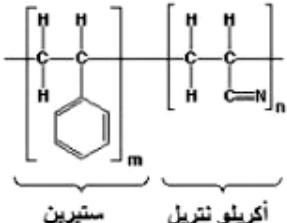
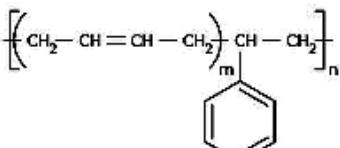
مركب قلوي صيغته C<sub>21</sub>H<sub>22</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>، على هيئة بلورات

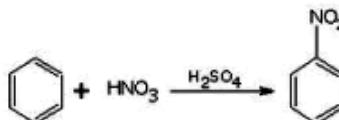


قاسية بيضاء أو مسحوق ينصدر بين الدرجتين 268° و 290°س، ويغلي في الدرجة 270°س (تحت ضغط 5

ملم زئق)، ذواب في الكلوروفورم قليل الذوبان في الغول والبنزين، سام بالاستنشاق والبلع. يدلّ على

موقع البعد الثالث فيه بخطوط غامقة.

<p><b>439 styrene</b> <i>styrene</i></p>  <p>فينيل البنزين صيغته <math>C_6H_5CH=CH_2</math>، سائل زيتى</p> <p>القماش عديم اللون ذواب في الغول والإيتير، يستعمل متبلماً في صنع اللدائن والمطاط.</p>	<p>ستيرين styrène</p> <p>أكريلونتريل ستيرين <i>styrene acrylonitrile</i></p> <p>بلمر مشترك من ستيرين والأكريلونتريل يستعمل بكثرة بدلاً عن متعدد ستيرين بسبب مقاومته الكهربائية الأعلى، تتشكل بنيته من وحدات متناوبة متكررة من مكونيه.</p>  <p>ستيرين أكريلو نتريل</p>	<p><b>443 sub acid</b> <i>sous-acide</i></p> <p>- ما حوى حمضًا أقل من المعادن.</p> <p>- ما وقع تركيز الأيون <math>H_3O^+</math> فيه بين 5.5 و 6.</p>
<p><b>440 styrene acrylonitrile</b> <i>styrene acrylonitrile</i></p> <p>بلمر مشترك من ستيرين والأكريلونتريل يستعمل بكثرة بدلاً عن متعدد ستيرين بسبب مقاومته الكهربائية الأعلى، تتشكل بنيته من وحدات متناوبة متكررة من مكونيه.</p>	<p>أكريلونتريل ستيرين <i>acrylonitrile styrene</i></p>  <p>أكريلو نتريل</p>	<p><b>444 sublimation</b> <i>sublimation</i></p> <p>Lat.<i>sublimatio</i> (V.<i>sublimare</i>)</p> <p>التحول المباشر لمادة من حالتها الصلبة إلى حالتها البخارية (الغازية) دون المرور بالحالة السائلة، مثل تبخير ثنائي أكسيد الكربون الصلب في درجة حرارة الغرفة.</p>
<p><b>441 styrene butadiene rubber</b> <i>caoutchouc styrène-butadiène</i></p> <p>مطاط بوتadiين ستيرين</p> <p>مطاط اصطناعي قوامه بلمر مشترك من ستيرين والبوتadiين بنسبة 1/3 وزنًا مقاوم للسخن، يستعمل مزوجًا بالمطاط الطبيعي في صنع إطارات السيارات وفي صنع الأحذية واللواصق.</p>	 <p>ستيرين بوتadiين</p>	<p><b>445 subatomic particle</b> <i>particule sousnucléaire</i></p> <p>جُسيم تحت ذري</p> <p>أحد أصغر جسيمات الذرة، وهي نوعان: جسيمات أولية بذاتها، مثل الكواركات واللبتونات (ومنها الإلكترون) والبوزونات، وجسيمات مركبة تنشأ من جسيمي أوليين أو أكثر، ومنها الباريونات (مثل البروتون والنترون) والميزونات المكونة من كواركين اثنين.</p>
<p><b>442 sub-</b> <i>sous-, sub-</i></p> <p>سابقة، دون: سابقة</p> <p>سابقة بمعنى تحت أو دون، انظر <i>sub acid</i>.</p>		<p><b>446 suboxide</b> <i>sous-oxide</i></p> <p>أكسيد يحوي مقدارًا قليلاً نسبياً من الأكسجين مثل تحت أكسيد الكربون <math>C_3O_2</math> وصيغته المفضلة:</p> <p style="text-align: center;"><math>O=C=C=C=O</math> 116 pm      128 pm</p> <p><b>447 subshell</b> <i>sous couche</i></p> <p>طبقة فرعية</p> <p>طبقة فرعية في طبقة إلكترونية رئيسية تحوي كل واحدة منها عدداً من الطبقات الفرعية يقع بين 1 و 4، يدل عليها بالأحرف s, p, d, f، مسبوقة بالعدد الدال على الطبقة الرئيسية مثل 2s أو 3p.</p>

448 substance	مادة	جزيء البنزين.
<i>substance</i>		
Lat. <i>substansia</i> (v. <i>substare</i> )		
ما كان ذا تركيب كيميائي محدد ومعرف، مثل عنصر كيميائي، أو مركب كيميائي، حيث تكون مختلف أجزائه متماثلة ولذا يكون متجانساً.		
449 substantial	محسوس، أساسي	رُكازة
<i>substantial, important</i>		- مادة يؤثر فيها إنزيم.
ما كان ذا وجود حقيقي وملموس، أو كان ذا قيمة فعلية.		- سطح مادي تعيش فوقه عضوية حية وتتجذب وتنمو.
450 substantive dye	صباغ أساسي	- سطح صلب تتوضع فوقه طبقة من مادة أخرى مثل الطلاء.
<i>colorant substantif</i>	.direct dye	
		رَكيزة
451 substituent	مبادل	ما يكون قاعدة لشيء آخر يقوم عليه.
<i>substituant</i>		
ذرة، أو جذر، تحل محل أخرى في جزيء نتيجة تفاعل كيميائي، انظر .substitution		
452 substitute	بديل	وحدة فرعية
<i>substituant</i>		
ما يحل محل آخر أو هو صالح للاستعمال بدلاً عنه، مثل استعمال مادة صناعية عوضاً عن مادة طبيعية لرخص ثمنها أو لكافيتها لتأدية الغرض المطلوب.		وحدة متعددة بيتد في بروتين يحوي عدة سلاسل من متعددات البيتيد.
453 substitution	تبادل، استبدال	تالي
<i>substitution</i>		
إحلال ذرة، أو جذر، محل أخرى كما يجري في تفاعلات الاستبدال. انظر .substitution reaction		آلية تتبع عمليات أو إجراءات الواحدة تلو الأخرى.
454 substitution reaction	تفاعل استبدال	حمض السكسينيك (الكهرباء)
<i>réaction de substitution</i>		حمض بلوري ثنائي الكربوكسييل صيغته HOOC(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> COOH
تفاعل كيميائي يجري فيه إحلال ذرة محل أخرى، كما في تفاعل إحلال الزمرة NO <sub>2</sub> محل ذرة هيدروجين في		عديم اللون والرائحة ينصهر في الدرجة 185°س

ويغلي في الدرجة 232°س، قليل الذوبان في الماء، ذواب في العُول والإيتير يوجد بوفرة إما حراً أو مرتبطاً كما في العنبر واللبيغنيت وزيوت التربتين، ينشأ في دورة كُرْبُسٌ وفي العديد من تفاعلات التخمر، ويحضر به درجة حمض الماليليك أو حمض الفورميك، يستعمل في الاصطناع العضوي وصناعة الأصبغة، وتحضير الإسترات المستعملة في صناعة العطور.

انظر Kribs cycle.

**460 sucrase** سكراز

إنزيم تفرزه الخميرة وزغابات الأمعاء، وهو مسحوق أبيض ذواب في الماء، يحفز قطع الرابطة الغليكوزيدية في السكريوز، وتفككه إلى غلوکوز وفركتوز، يستعمل للحصول على السكر المنقلب لصنع العصائر وكاشفًا تحليلاً للسكريوز. يسمى أيضاً saccharase.

**461 sucrose** سكروز

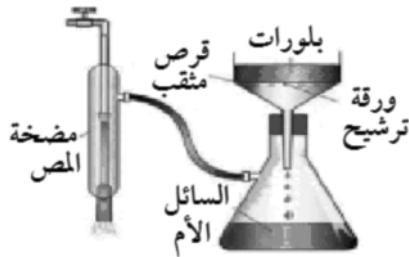
sucrose, saccharose

سكاريد ثنائي غير مُرجع يميني التدوير يتكون من D-غلوکوز وD-فركتوز، يوجد بلورات بيضاء حلوة المذاق صيغتها  $C_{12}H_{22}O_{11}$ ، ذوابة في الماء تتفكك بين الدرجتين 160°س و186°س تؤخذ من قصب السكر ومن الشوندر السكري وتستعمل في تحلية الطعام والعصائر. يسمى أيضاً table sugar و saccharose.

**462 suction** مَصْ

aspiration, succion

جريان سائل نحو فراغ جزئي أو نحو منطقة ضغط منخفض، حيث يدفع تدرج الضغط السائل نحو منطقة الضغط الأخفض.



سكر

**463 sugar**

sucre

منتج كربوهيدراتي لعملية الاصطناع الضوئي، يحوي مجموعة واحدة أو اثنين أو ثلاثة من أحadiات السكاريد الألدهيدية أو الكيتونية، أهمها الغلوکوز (الدكستروز) والفركتوز (الليفيلوز)، وبلوراتها تدور مستوي الضوء المستقطب يميناً أو يساراً. من السكريات مصدراً السكاريد اللاكتوز والمالتوز. تعد السكريات مصدراً هاماً لطاقة الاستقلاب في الطعام، كما يعد نشوءها في النبات عاملأ أساسياً في عملية الحياة.

شمندر سكري

**464 sugarbeet**

betterave à sucre

انظر sucrose

قصب السكر

**465 sugarcane**

canne à sucre

انظر sucrose

إيحاء، اقتراح

**466 suggestion**

suggestion

Lat. suggestio (v. suggerere)

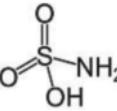
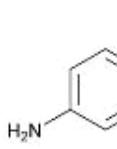
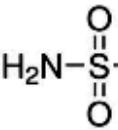
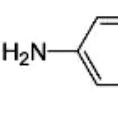
- أسلوب نفسي يقود به شخص أفكار وسلوك وأحساس آخرين.

- تقديم شيء، فكرة أو سواها، أمام مجموعة كمنطلق لإجراء أو حل.

ملائم، مناسب

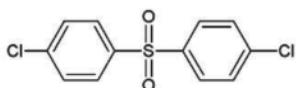
**467 suitable**

convenable, approprié

	صحيح أو مناسب لإجراءٍ أو حالةٍ أو لوضعيةٍ.	وتتأثيراتها الجانبيّة فقد غداً استعمالها في معالجة الأمراض محدوداً، يستعمل معظمها في الطب الباطري.
468 suited	ملائم	
	<i>adapté, convenant</i>	
	انظر <i>suitable</i> .	
469 sulfamic acid	حمض السُّلفاميك	472 sulfanilic acid حمض السُّلفانيليك
	<i>acide sulfamique</i>	<i>acide sulfanilique</i>
		
	حمض بلوري صيغته ينصهر متفكّكاً	ذوّابة في حمض
	$\text{SO}_3\text{NH}_2$	الميدروكلوريك الساخن،
	في الدرجة 205°س، يحضر من تفاعل $\text{H}_2\text{SO}_4$ و $\text{SO}_3$ مع البولة، ذوّاب في الماء قليل الذوبان في الحالات العضوية، شديد التأين في محليله المائي حيث تكون قيمة $\text{pH}$ فيها أخفض من مثيلتها في حمض التمل وحمض الفسفوريك وحمض الهايماظ، كل أملاحه ذوّابة في الماء، يستعمل في الاصطناع العضوي وفي تنظيف الفلزات والسيراميك وفي تبييض لب الورق وعميل تثبيت للكلور في حمامات السباحة.	قليلة الذوبان في الماء
		وقليلته جدًا في الغول والإيتر، يحضر بتفاعل الأنيلين الساخن مع حمض الكبريتิก المدخن ورذا الناتج في الماء. يستعمل في الاصطناع العضوي وكافشاً وفي صناعة الأصبغة.
470 sulfamide	سُلفاميد	473 sulfate كبريتات، سُلفات
	<i>sulfamide</i>	<i>sulfate</i>
	أميد حمض الكبريتيك، صيغته $\text{SO}_2(\text{NH}_2)_2$ ، بلوري	$\text{SO}_4^{2-}$ ، مركب كيميائي يحيي الجذر ثائي التكافؤ
		ويعد ملح حمض الكبريتيك، معظم هذه الأملاح منحل في الماء عدا سُلفات كلٌّ من الباريوم والرصاص والستربنيوم والكلاسيوم القليلة الانحلال.
471 sulfanilamide	سُلفانيلاميد	474 sulfate ion أيون السُّلفات
	<i>sulfanilamide</i>	<i>ion sulfate</i>
	أميد حمض السُّلفانيليك، صيغته $\text{H}_2\text{NC}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{NH}_2$	$\text{SO}_4^{2-}$ ، الأيون
		
	وهو بلورات بيضاء قليلة الذوبان في الماء، يعد المركب الأهم لمعظم عاقير السُّلفا التي يزيد عددها على الخمسين، وهي شديدة الحساسية لبعض أنواع الجراثيم، ولسميتها	
		475 sulfating تَسْلُفُت
		<i>sulfatant</i>
		التفاعل مع حمض الكبريتيك أو مع السُّلفات.
476 sulfation	سَلْفَتَة	
		<i>sulfation</i>
		- أكسدة الكبريت في جزيء سُلفيد مثل $\text{Na}_2\text{S}$ ، $\text{Na}_2\text{SO}_4$ بغية تحويله إلى سُلفات.

			سُلْفيت
	482 sulfite	- تكون سُلْفات الرصاص البيضاء غير المنحلة على صفائح الرصاص في المدخلات الرصاصية.	<i>sulfite</i> ملح أو إستر حمض الكبريتى مثل سُلْفيت الصوديوم $\cdot \text{Na}_2\text{SO}_3$
477	<b>sulfidation</b>	سَلْفَدَة، سَلَفْدَة	
	<i>sulfuration</i>		
		- تفاعل فلز أو خليطة مع الكبريت وتكون مُرَكَّب سُلْفیدي على سطح الفلز أو الخليطة.	أيون السُلْفيت
	483 sulfite ion	- تلوث المُرَكَّبات، أثناء العمليات الكيميائية، بمقادير مختلفة من الكبريت.	<i>ion sulfite</i> الأيون $\text{SO}_3^{2-}$
			سُلْفو
	484 sulfo-		سابقة تدل على مُرَكَّب فيه ذرة كبريت ثنائية التكافؤ، وعلى الجذر السُلْفوني ( $\text{H}-\text{SO}_3-$ ) في مُرَكَّب.
478	<b>sulfide</b>	سُلْفِيد	
	<i>sulfide</i>		
		- مُرَكَّب كبريتى يشبه الأكسيد، يحل فيه الكبريت محل الأكسجين.	
		- مُرَكَّب للكبريت مع عنصر أكثر كهرجائية منه، مثل المُرَكَّب $\text{Na}_2\text{S}$ الذى يعد ملح سُلْفِيد الميدروجين $\text{H}_2\text{S}$ .	
479	<b>sulfide dye</b>	صِبغُ السُلْفِيد	
	<i>sulfide colorant</i>		
		أحد مجموعة أصباغ لا تنحل في الماء، تنحل في محلول من $\text{Na}_2\text{S}$ بتركيز يقع بين 0.25% و 0.50%， تحضر بتسخين الكبريت مع العديد من المُرَكَّبات العضوية مثل متعددات الأمين العطرية وما ياثلها من مُرَكَّبات النترو والنتروزو والإيمينو، وتستعمل لصبغ القطن.	
	485 sulfonate		سُلْفونات، يُسلفن
	486 sulfonation		- اسم: ملح أو إستر حمض السُلْفونيك، يستعمل منظفاً وعديلاً استحلاباً ومبللاً.
	487 sulfone		- فعل: يدخل جذراً سُلْفونيًّا ( $\text{H}-\text{SO}_3-$ ) في مُرَكَّب عضوي.
			سَلْفَنَة، سَلَفْنَة
	480 sulfide ion	أيون السُلْفِيد	
	<i>ion sulfide</i>		
		. $\text{S}^{2-}$	
481	<b>sulfiding</b>	سَلْفَدَة	
	<i>sulfuration</i>		
		انظر .sulfidation	

وستعمل حالياً في صنع مركبات راتينية.

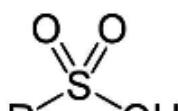


488 sulfonic

*sulfonique*

ما حوى الجذر الحمضي الأحادي التكافؤ،  $\text{SO}_3\text{H}$  أو  $\text{SO}_2\text{OH}$ ، أو ما اشتق منه.

489 sulfonic acid

*acide sulfonique*

أحد حموض كبريتية عضوية صيغتها العامة  $\text{RSO}_2\text{OH}$ ، حل فيها جذر ألكيلي أو أريلي R محل الجذر  $\text{OH}$  - في جزء حمض الكبريتيك، يستعمل في صنع الأصبغة والعقاقير والمنظفات.

490 sulfonium ion

*ion de sulfonium*

أيون موجب الشحنة يتميز بوجود ثلاثة جذور عضوية مترتبة بذرة الكربون المركزية، صيغته  $(\text{R}_3\text{S})^+$ ، يكون مع أيونه المقابل أملاح السلفونيوم.

491 sulfonium salts

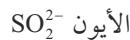
*sels de sulfonium*

أملاح عضوية صيغتها العامة  $\text{x}^-(\text{R}_3\text{S})^+$ ، تحضر بتفاعل سلفيد عضوي مع هاليد ألكيلي.

492 sulfonyl-

*sulfonyl-*

سُلْفُونِيل



493 sulfosalt

*sulfosel*

ملح سُلْفُوني

سُلْفِيد فلزي معقد صيغته العامة  $\text{A}_m\text{B}_n\text{S}_p$  حيث

A ذرة فلز مثل: Cu، Ag، Pb. B ذرة فلز مثل: Bi، Sb، As الذرية تعقيداً.

سُلْفُوكَسِيد

494 sulfoxide

*sulfoxyde*

مُركب كيميائي يحوي مجموعة سُلْفينيل (SO) ترتبط ذرة الكبريت فيها بذرتين كربون من جذري أحادي التكافؤ أو من جذر ثانوي التكافؤ، يمكن عدها سلفيدات مؤكسدة.

كبريت

495 sulfur, sulphur

*souffre*

عنصر لا فلزي رمزه S، عدده الذري 16 وكتلته الذرية النسبية 32.06، تكافؤاته 2، 4، 6 يقع في الفصيلة VIIa من الجدول الدوري، درجة انصهاره 112.8 °S ودرجة غليانه 444.6 °S، يوجد حرّاً في الطبيعة على شكلين بلوريين نقين  $\alpha$  و  $\beta$  وشكليين غير بلوريين على الأقل. لا ينحل في الماء، قليل الانحلال في الغَوْل والإيتر. ينحل في ثانوي سيلفید الكربون وفي رباعي كلوريد وبنزين، يستعمل في صناعة حمض الكبريتيك وفي فلكتنة المطاط وصناعة مبيدات الفطور وسوها.

كلوريد الكبريت

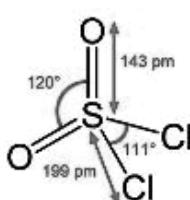
496 sulfur chloride

*chlorure du souffre*

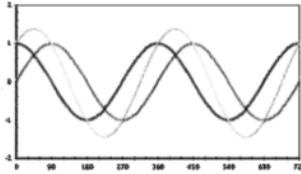
سائل مدخن صيغته  $\text{S}_2\text{Cl}_2$ ، ذو رائحة واخزة، يتجمّد في الدرجة -80 °S ويغلي في الدرجة 138 °S، ذواب في الغَوْل والإيتر وبنزين، يتفكك بمسيّه الماء، يحضر بإمداد تيار من الكلور فوق الكبريت المصهور، يستعمل في فلكتنة المطاط وتقسيمة الأحشاب الطيرية وغازًا حربيًا ساماً.

<p><b>497 sulfur dichloride</b> <i>dichlorure du souffre</i></p> <p>سائل مدخن صيغته <math>\text{SCl}_2</math>، له رائحة الكلور الواخزة، يتجمّد في الدرجة <math>-78^\circ\text{S}</math> ويغلي في الدرجة <math>60^\circ\text{S}</math>، يتفكك بالماء والغَوْل وينذوب في البنزين، يحضر بإمرار تيار من الكلور في محلول مشبع بكلوريد الكبريت، مخرّش قوي وسام يستعمل عميل كلورة وفي فلكنة المطاط والزيوت، وصنع المبيدات الحشرية.</p>	<p><b>ثنائي كلوريد الكبريت</b> <i>sulfuric</i></p> <p>ما دلّ على ذرة الكبريت السادسية التكافؤ كما في حمض الكبريتิก <math>\text{H}_2\text{SO}_4</math>.</p>	<p><b>كبريتيك</b></p>
<p><b>498 sulfur dioxide</b> <i>dioxide du souffre</i></p> <p>غاز صيغته <math>\text{SO}_2</math>، ذو رائحة واخزة يمیع في الدرجة <math>-10^\circ\text{S}</math> ويتجمّد في الدرجة <math>-76^\circ\text{S}</math>، مؤكسد ومرجّع قوي ذواب في الماء والغَوْل مخرّش للعيون والأغشية المخاطية، يستعمل في صنع حمض الكبريت <math>\text{H}_2\text{SO}_3</math> وفِي سُلْفَةِ الزيوت ومضاف للأطعمة (الإعاقه نمو الجراثيم وقصر اللون الغامق).</p>	<p><b>ثنائي أكسيد الكبريت</b></p>	<p><b>حمض الكبريتيك</b></p>
<p><b>499 sulfur trioxide</b> <i>trioxyde de souffre</i></p> <p>مُركّب ثقيل أكال شديد الحموضة صيغته <math>\text{SO}_3</math>، يكون سائلاً عند تحضيره في درجة حرارة الغرفة إلا أنه سرعان ما يتبلمر في ثلاثة أشكال صلبة أو أكثر، أشدّها ثبّات الشكل ألفا (<math>\alpha</math>) الذي ينصهر في الدرجة <math>62^\circ\text{S}</math>، وهو عميل مؤكسد قوي يحضر بإمرار مزيج من <math>\text{SO}_2</math> و <math>\text{O}_2</math> فوق حفّاز مسخن من البلاتين أو من خماسي أكسيد الفاناديوم، يستعمل عميل سُلْفَةِ وهي صنع حمض الكبريتيك باتخاده مع الماء.</p>	<p><b>ثلاثي أكسيد الكبريت</b></p>	<p><b>شديد الفاعالية يذيب معظم الفلزات، يتجمّد في الدرجة <math>10^\circ\text{S}</math> ويغلي بين الدرجتين <math>315^\circ\text{S}</math> و <math>388^\circ\text{S}</math>، بسبب فقدانه غاز <math>\text{SO}_3</math> عند تسخينه حتى الدرجة <math>300^\circ\text{S}</math> وما بعدها، يعمل الشكل النقي المركز منه عميل أكسدة وبلمهة سُلْفَةِ، يحضر بحرق الكبريت أو البريت (FeS<sub>2</sub>) وأكسدة <math>\text{SO}_2</math> إلى <math>\text{SO}_3</math> وإذابة هذا الأخير في الماء. وهو أكثر المواد الكيميائية استعمالاً في الصناعة: صناعة المُخَصّبات والأصبغة ومواد كيميائية مختلفة، وعميل ألكلة.</b></p>
<p><b>500 sulfuration</b> <i>sulfuration</i></p> <p>الاتحاد عنصر، أو مُركّب، كيميائياً مع الكبريت.</p>	<p><b>كُبرَة</b></p>	<p><b>503 sulfuric acid fuming</b> <i>acide sulfurique fumant</i></p> <p>محلوّل <math>\text{SO}_3</math>، في حمض الكبريتيك، سائل زيتى ثقيل القوام عديم اللون إلى أحمر غامق تبعاً لدرجة نقائه، ماص للرطوبة ومدخن قوي في جو رطب، مخرّش قوي للجلد، يتفاعل بعنف مع الماء يستعمل عميل سُلْفَةِ وهي صنع الأصبغة والمتفرّقات.</p>
<p></p>	<p><b>504 sulfurization</b></p>	<p><b>كَبْرَة</b></p>
		<p><b>sulfuration</b></p> <p>الاتحاد أو المعالجة بالكبريت أو بـمُركّبِ كبريتني وبخاصة بأبخرة <math>\text{SO}_2</math> كما في عمليات القصر والتطهير.</p>

505	sulfurizing <i>sulfurant</i>	كبرة، مكيرت - انظر .sulfurization - عميل كبرة مثل الغاز $\text{SO}_2$ .	بتسخين حمض كلور السُّلفونيك $\text{ClSO}_2\text{OH}$ بوجود حفاز، وبإمداد تيار من $\text{SO}_2$ و $\text{Cl}_2$ فوق حفاز من فحم منشط، مخرش قوي للأنسجة، يستعمل في الاصطناع العضوي عميل كلورة وبلمهة وأسيلة وفي صناعة المواد الصيدلانية والأصبغة ومذيباً وحفازاً.
506	sulfurous <i>sulfureux</i>	كبريتي ما دلّ بخاصية على ذرة الكبريت الرباعي التكافؤ كما في الحمض $\text{H}_2\text{SO}_3$ .	<b>سُهّاق</b> Ar.: العربية مادة عفصية تستعمل أوراقها، بعد تجفيفها وسحقها، في الصناعة والدباغة وتستعمل بذورها في الطعام.
507	sulfurous acid <i>acide sulfureux</i>	حمض الكبريتي حمض ضعيف ثائي القاعدة صيغته $\text{H}_2\text{SO}_3$ ، غير ثابت يعرف بأملاحه وعلى شكل محلول $\text{SO}_2$ في الماء. محرّش قوي للأنسجة ومرجع قوي، وعميل قصر، يستعمل في الاصطناع العضوي وفي صناعة الورق والتعدّين وتعويم الخامات، وفي صناعة الأدوية.	زيت دوار الشمس <i>huile de tournesol</i> زيت نصف جفوف ينحل في الغُول والإيترو والكلوروفورم، مكوناته الرئيسية غليسيريدات ثلاثة لحمض النيتيليك وحمض الأوليك ومحوض دسمة أخرى، يستخرج من بذور نباته ويستعمل في صنع المرغرين والصابون وزيت طعام.
508	sulfuryl <i>sulfuryle</i>	سُلْفوريبل مجموعة وظيفية في الكيمياء اللاعضوية تتكون من ذرة كبريت مرتبطة تشاركيّاً مع ذري أكسجين، صيغتها $=\text{SO}_2$ . تسمى أيضًا $\text{S}=\text{O}_2$ .	فوق، فائق: سابقة ما تمنع بخصائص نوعية فائقة.
509	sulfuryl chloride <i>chlorure de sulfuryle</i>	كلوريد السُّلْفوريبل سائل عديم اللون واخر الرائحة صيغته $\text{SO}_2\text{Cl}_2$	أكتينيد فائق أحد عناصر اصطناعية ثقيلة، تباً سبيورغ بوجودها اعتماداً على حسابات نظرية وأطلق على التي تقع فيها بين العدددين الذريين 122 و 153 الأكتينيدات الفائقة.
510			
511			
512			
513			
514			



515	<b>superconductivity</b>	موصلية فائقة	<ul style="list-style-type: none"> <li>- تسخين سائل إلى درجة حرارة أعلى من درجة غليانه دون أن يتحول إلى بخار.</li> </ul>
	<i>superconductivité</i>		<ul style="list-style-type: none"> <li>- تسخين بخار على غير تماس مع سائله ليتأكد خلوه من أي قطرات سائلة معلقة فيه.</li> </ul>
	<p>ظاهرة تفقد فيها بعض الفلزات والسبائك والمرّكات مقاومتها الكهربائية وسماحتها المغناطيسية في درجات حرارة قريبة من درجة الصفر المطلق، وتتمتع لهذا بموصالية كهربائية غير محدودة. تلاحظ هذه الظاهرة في العناصر التي لها 3 أو 5 أو 7 إلكترونات تكافؤ، لذلك فهي لا تُرى في العناصر الفلزية القلوية (لها إلكترون تكافؤ واحد) أو العناصر النبيلة (لها طبقة خارجية مشبعة)، كانت درجات الحرارة التي ترى فيها هذه الظاهرة تقع بين الدرجتين 0.5 و 28 درجة كلفن في سنة 1985.</p>		
516	<b>supercooling</b>	تبريد فائق	<p><i>surfusion</i></p> <p>تبريد سائل إلى ما دون درجة تجمّده دون أن يتجمّد أو يتبلور.</p> <p>درجة تاكـسـد ذرة الأكسجين فيه <math>(-\frac{1}{2})</math> عوضاً عن <math>(-2)</math> في الأكـسـيدـ العـادـيـةـ. وهذه المركبات ذات مغناطيسية طردية وهي أشد مركبات الأكسجين فعالية، وأهمها <math>\text{Ca}(\text{O}_2)_2</math>, <math>\text{NaO}_2</math>, <math>\text{KO}_2</math>. hyperoxide يسمى أيضًا</p>
517	<b>supercritical fluid</b>	مائع فوق الحرج	<p><i>fluide supercritique</i></p> <p>غاز كثيف يستمر وجوده فوق درجة حرارته الحرجة (وهي درجة الحرارة التي لا يمتص فوقها بالضغط فقط)، وهذه المواقع أقل لزوجة وأسع نفوذاً من السوائل، لذلك فهي أشد فعالية من المذيبات الأخرى في عمليات الاستشراب السائلية.</p>
518	<b>superficial</b>	سطحـيـ	<p><i>superficiel</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- ما ارتبط بالسطح أو دلّ عليه.</li> <li>- ما اكتفى بظواهر الأشياء دون التعمق في كنهها وإدراك خصائصها الأساسية.</li> </ul>
519	<b>superheating</b>	تسخين فائق	<p><i>surchauffe</i></p>

<p>أحد حفاظ فسفورية قوية صيغتها العامة <math>H_{n+2}P_nO_{3n+1}</math>, حيث <math>n &gt; 1</math>. تبدأ بناري حمض الفسفوريك <math>H_4P_2O_7</math>, مروراً بحمض الفسفوريك. تستعمل حفاظاً نازعاً للماء وفي معالجة الفلزات.</p>	<p>سائلين أو سطحي سائل وصلب، من أنواعه المنظفات والمللات وعوامل الاستحلاب. يسمى أيضاً surfactant. انظر surface chemistry و interface.</p>	
<p><b>524 superposition</b> <i>superposition</i></p>	<p>تراكم - اندماج <i>superposition</i></p> <p>ظاهرة موجية تحدث عند حركة موجتين أو أكثر في الوسط ذاته وفي الوقت ذاته، ويكون انتزاع الوسط في أي نقطة من المكان أو الزمان مساوياً لمجموع انتزاعات الأمواج المنفردة.</p>	<p><b>528 surface-active agent</b> <i>agent tensioactif</i></p> <p>خافض التوتر السطحي <i>agent tensioactif</i></p> <p>أي مركب يختزل التوتر السطحي عند حلّه في الماء أو في محلول مائي، أو يختزل التوتر بين سطحين سائلين أو سطح سائل وسطح صلب. من أمثلة المنظفات وعوامل التبييل والاستحلاب، يسمى أيضاً surfactant.</p>
	<p>فوق إشباع <i>supersaturation</i></p>	<p>مساحة السطح <i>aire de surface</i></p> <p>السطح الكلي لدقائق صلبة بالغة الدقة بما في ذلك من مساحات عدم الانتظام فيها. يُعدَّ سود الكربون تميِّزاً بكبر مساحة سطحه الكلي بين كل الأجسام الصلبة.</p>
<p><b>525 supersaturation</b> <i>supersaturation</i></p>	<p>حالة محلول يحوي من المادة المذابة فيه أكثر مما يقدر مذديه على حلّه في حالة إشباعه في الشروط الاعتيادية.</p>	<p>شحنة سطحية <i>charge superficielle</i></p> <p>الشحنة الكهربائية المتولدة على السطح الفاصل بين طورين، تنشأ بأساليب عدّة مثل امتصاص السطح أيونات أو تسليط حقل كهربائي خارجي عليه، وهي ما يجعل الجسيمات تطلق حقللاً كهربائياً يسبب تجاذبها وتدفعها، ويعد سبب البعد عن الخصائص الغروية للمحاليل.</p>
<p><b>526 surface</b> <i>surface</i></p>	<p>مساحة التماس بين طورين ماديين مختلفين، كما بين صلب وغاز أو صلب وسائل أو سائل وغاز. يعد هذا السطح موقع الفعالية الفيزيائية-الكيميائية والحيوية بين الأطوار، وهو المسؤول عن ظواهر مثل الامتصاص والفعالية السطحية. انظر interface.</p>	<p><b>530 surface charge</b> <i>charge superficielle</i></p> <p>شحنة سطحية <i>charge superficielle</i></p> <p>الشحنة الكهربائية المتولدة على السطح الفاصل بين طورين، تنشأ بأساليب عدّة مثل امتصاص السطح أيونات أو تسليط حقل كهربائي خارجي عليه، وهي ما يجعل الجسيمات تطلق حقللاً كهربائياً يسبب تجاذبها وتدفعها، ويعد سبب البعد عن الخصائص الغروية للمحاليل.</p>
<p><b>527 surface-active agent</b> <i>agent tensioactif</i></p>	<p>فعال سطحيًا <i>agent tensioactif</i></p> <p>أي مركب يخفض التوتر السطحي عند حلّه في الماء أو في محليل مائي، أو يخفّض التوتر بين سطحين: سطحي</p>	<p><b>531 surface chemistry</b> <i>chimie de surface</i></p> <p>كيمياء السطوح <i>chimie de surface</i></p> <p>نوع من الكيمياء يتم بملاحظة وقياس القوى الفاعلة في سطوح الغازات والسوائل والأجسام الصلبة، وكذلك في السطوح الفاصلة بينها، يشمل ظواهر التوتر السطحي للسوائل والامتصاص والتحفيز والاستحلاب وكذلك ظواهر حيوية كيميائية مثل</p>

التناضح ووظيفة الخلية وآلية الاستقلاب. له تطبيقات صناعية واسعة مثل سلوك المحفزات والخواص الضوئية للدهانات وصناعة الصابون والمنظفات.

532 **surface energy**

طاقة سطحية

*énergie superficielle*

الطاقة المرتبطة بالقوى بين الجزيئية الناشئة على السطوح الفاصلة بين وسطين مختلفين، تعادل قيمتها في وحدة السطوح التوتر السطحي.

533 **surface layer**

طبقة سطحية

*couche superficielle*

طبقة مَسْ مانع سطحًا صلبًا، وهي تخضع لاضطراب ناجم عن التأثير بين السطحين؛ تتعلق خصائص هذا الاضطراب بِيُبُعد موقعه عن سطح التماس.

534 **surface phenomenon**

ظاهرة سطحية

*phénomène superficiel*

ظاهرة تنشأ على سطح مادة أو سطح طُور، تحكم فيها صفات السطح وخصائصه.

535 **surface property**

خاصية سطحية

*propriété superficielle*

خاصية مرتبطة بنوع السطح وطبيعته مثل درجة خشونته.

536 **surface reaction**

تفاعل سطحي

*réaction superficielle*

تفاعل كيميائي يجري على سطح مادة، مثل مركب ماز أو حفاز صلب.

537 **surface tension**

توتر سطحي

*tension superficielle*

قوة التجاذب التي تؤثر بها الجزيئات الكائنة تحت سطح سائل في تلك الواقعية على السطح الفاصل بينه وبين المحيط حوله، حيث تشدها إليها مثلما تشد سطح

جلدٍ من قوة خارجية مُسلطَة عليه.



فعال سطحياً

انظر *surface-active agent*538 **surfactant***tensioactif*

مطواعية

539 **susceptibility***susceptibilité*Lat. *susceptibilis*

- سهولة التأثير والانقياد.

- نسبة تغفظ جسم إلى شدة الحقل المغناطيسي المؤثر فيه.

معلق

540 **suspension***suspension*Lat. *suspensus* (v. *suspendere*)

مزيج غير متجانس من دقائق صلبة، هي الطور المعلق، في وسط سائل أو غازي هو وسط التعليق أو التبعثر.

تعرّق

541 **sweating***sudation*

- طرح سائلٍ قوامه الرئيسي الماء وفيه بعض أملاح الصوديوم المنحلة من بعض خلايا الجسم.

- طرح الزيت من مادة ذات درجة انصهار منخفضة بت BX بتسخينها، مثل طرحه عند تعرّق شمع البارافين.

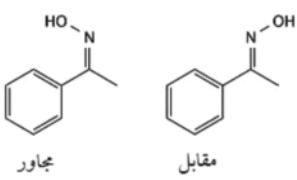
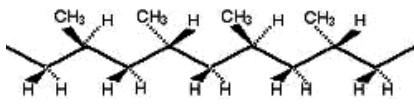
يحلى

542 **sweeten (v)***adoucir*

- ينقى المنتجات النفطية ويزيل لونها بنزع المركبات الكبريتية منها.

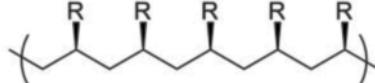
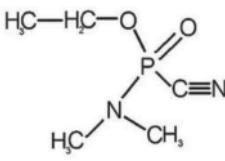
- يحسن جودة منتج رخيص الشمن بإضافة مواد

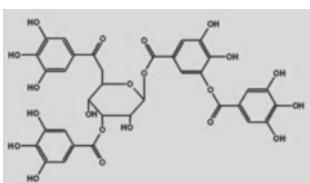
		عميل انتفاخ
		agent de gonflement
547 swelling agent		
543 sweetener nonnutritive	<p>- يضيف السكر إلى الشراب أو الطعام لتحلية مذاقه.</p> <p><b>مُحْلِّي عَدِيمُ القيمة الغذائية</b> <i>matière sucrante nonnutritive</i> مضاف للأطعمة لا قيمة حرارية له، طبيعي أو صنعي، تفوق حلاوته حلاوة السكروز، من أمثلته السكريين. وقد استعملت سابقاً مركبات السيكلامات إلا أنها استبعدت منذ العام 1970 لتسبيبها بتسرب طن بعض الحيوانات ب رغم عدم ثبوت سميتها للإنسان.</p>	 <p>أي واحد من بلمرات جذوية للماء، تتصبّر الماء بقدر يقع بين عشرة أضعاف إلى ألف ضعف من وزنها عند وضعها في وسط مائي.</p>
544 sweetening	<p><b>تخليلية</b> <i>adoucissement</i></p> <p>- إزالة المذاق المرّة.</p> <p>- معالجة تهدف إلى تخليص مادة من كل ما هو ضار أو غير مرغوب فيه، مثل معالجة التواتج النفطية لتخليصها من الكبريت ومركباته الأكاللة وذات الرائحة الكريهة، أو من أذى هذه المركبات بتحويلها إلى مواد أخرى، ونزع الملح من ماء البحر، وتخليص التربة من حوضتها.</p>	<p>سيلفيت <b>sylvite</b> ملح كلوريد البوتاسيوم الطبيعي، يحتوي 43% من NaCl و 57% من KCl، يشبه الملح الصخري بلمعانه، ويعد المصدر الرئيسي لمركبات البوتاسيوم، يستعمل في صنع المخصبات.</p>
545 sweet oil	<p><b>زيت حلو</b> <i>huile doux</i> Lat. suadis</p> <p>زيت بلون أصفر خضر أو أصفر خفيف، غير جفوف، ينحل في الإيترو والكلوروفورم، يستعمل زيت مائدة وفي صنع أنواع خاصة من الصابون ومزلقاً. يسمى أيضاً زيت الزيتون olive oil</p>	<p>رمز <b>symbol</b> <i>symbole</i> Lat. symbolum; Gr. symbolon ما يمثل فكرةً أو وحدةً فизيائية، يستعمل لإيقاظ معنى مثل استعمال إشارات المرور أو الرمز O للدلالة على ذرة أكسجين أو الرمز Na<sup>+</sup> للدلالة على أيون الصوديوم.</p>
546 sweet water	<p><b>ماء حلو</b> <i>eau douce</i></p> <p>مزيج من الماء والغليسروول، يستحصل عليه عند إمامه الدسم ونشوء الغليسروول وحوض دسمة.</p>	<p>متناظر <b>symmetric</b> <i>symétrique</i></p> <p>- شكل أو مخطط مكون من جزأين متناظرين. - ما يظهر التنازلي في بنائه وصيغته، وبخاصة ما يعود إلى مشتقات جرى فيها استبدال مجموعة عاتها على نحو متنازلي كما في جزيء ثنائي كلور الإيتيلين <math>\begin{array}{c} \text{H} &amp; \text{H} \\   &amp;   \\ \cdot \text{C} = \text{C} \\   &amp;   \\ \text{Cl} &amp; \text{Cl} \end{array}</math></p>
548 sylvite		
549 symbol		
550 symmetric		
551 symmetrical		<p>متنازلي (صفة) <b>symmetrical</b> <i>symétrique</i></p> <p>انظر symmetric</p>

552	<b>symmetry</b>	تناظر	غلوکوز ومكونات أخرى، وهو مسحوق أبيض لا لون له ولا طعم ينحل في الماء ولا ينحل في الغُول والإيتَر، يؤخذ من اللوز بتحضير مستحلب إيتري منه وترشيحه وترسيبه (إرسابه) بالغُول. يسمى أيضًا amygdalase و-B emulsin -غلوکوزيداز.
	<i>symétrie</i>		
	Lat. <i>symmetria</i>		
	التطابق في القياس والشكل والموضع النسبي للمكونات التي قد تتوزع حول مركز أو تكون على جانبي متقابلين من محور أو من مستوى. وللتناظر في جزيء ثلاثة وسطاء: مركزه الذي تتوضع الذرات حوله في ترتيب منتظم، وهو مركز وحيد في الجزيء وقد يكون إحدى ذراته، ومستويه وهو ما يقسمه إلى أجزاء متناهية مرآوية، ومحاوره وتمثل بمستقيمات تمر من مركزه. انظر <i>asymmetry, stereochemistry</i> .		
553	<b>symptom</b>	عَرَض	متزامن
	<i>sympôtome</i>		
	Gr. <i>symptoma</i>		
	شيء يدل على وجود شيء آخر، مثل أعراض الإصابة بمرض ما.		
554	<b>syn-</b>	مجاور: سابق	بكلِّ تناوبي
	<i>syn-</i>		
	سابقة تستعمل للدلالة على الصيغة الجزئية التي تكون فيها الذرات والمجموعات المرتبطة بذرة كربون برابطة مضاعفة في جهة واحدة من هذه الرابطة، بخلاف السابقة anti- (مقابل) التي تكون فيها الذرات والمجموعات في جهتين مختلفتين من الرابطة.		
			
555	<b>synaptase</b>	سينپتاز	إنزار
	<i>synaptase</i>		
	إنزيم يميّه الغلوکوزيدات مثل الأميدالدين إلى		
556	<b>synchronism</b>		تزامن
	<i>synchronisme</i>		
	- حالة تابعين دورين لها التردد ذاته، وفرق الطور بينهما إما ثابت أو يتبدل حول قيمة ذات معدل ثابت.		
	- العلاقة بين أمور أو أشياء تحدث في وقت واحد.		
557	<b>synchronous</b>		متزامن
	<i>synchrone</i>		
	ما يحدث أو ينشأ مع شيء في وقت واحد.		
558	<b>syndiotactic polymer</b>		إنزار تناوبي
	<i>polymère syndioatactique</i>		
	نمط من البلمرات تتوضع فيها المجموعات الذرية التي لا تتشكل هيكلها على نحو متناهٍ إلى الأعلى والأسفل من السلسلة الهيكيلية لجزيء عندما تكون هذه السلسلة في مستوى واحد.		
			
559	<b>syneresis</b>		إدغام
	<i>synérèse</i>		
	Gr. <i>synairesis</i>		
	تجمع تلقائي لدقائق هلامية عند نضح سائلها مثل تجمع الخثارات الدموية عند فصل المصل.		
560	<b>synergism</b>		تأزر
	<i>synergisme</i>		
	Gr. <i>synergos</i>		
	العمل المشترك لمكونين يعملان لإحداث تأثير أكبر من		

			منتج يحضر بعمليات اصطناعية. انظر synthesis.
561	<b>synergist</b> <i>synergiste</i>	مؤازر synergiste	ألياف اصطناعية <i>fibres synthétiques</i> ليف يحضر بالاصناع من منتجات طبيعية، مثل الحرير الاصطناعي أو ليف الأسيتات المحضر من السيلولوز، أو من منتجات اصطناعية مثل خيوط النايلون.
562	<b>synergistic</b> <i>synergiste</i>	مؤازر synergiste	غاز اصطناعي <i>gaz synthétique</i> وقد غازي ماثل للغاز المستخرج من حقول النفط بقيمه الحرارية وبتركيزه (85% من غاز الميثان و15% من غاز الإيتان)، يحضر بطريقتين رئيسيتين تعتمدان على إخفاقات والضغط ودرجات الحرارة المرتفعة، هما المدرجة المباشرة للفحم الحجري وميّثة غاز الاصناع.
563	<b>syngas</b> <i>syngas</i>	غاز اصطناعي gas	مطاط اصطناعي <i>caoutchouc synthétique</i> منتج اصطناعي يماثل المطاط الطبيعي بخصائصه، مثل المرونة وقابلية الفلكنة، ينتج بالبلمرة أو بالبلمرة التشاركية لمُركبات أوليفينية وسوها من مُركبات مستخلصة من النفط.
564	<b>synthesis</b> <i>synthèse</i> Gr. syntihenai	اصطناع synthetic	شراب <i>sirop</i> شراب: العربية Ar. الاسم التجاري محلول مائي من سكر القصب أو سكر الشوندر (السكروز)، يباع في حاويات كبيرة ويستعمل في صنع السكريات والحلويات والأشربة.
565	<b>synthesis gas</b> <i>gaz de synthèse</i>	غاز الاصناع gas	خطأ منهجي <i>erreur systématique</i> خطأ إحصائي قائم يتكرر في اتجاه واحد في كل القياسات لا يمكن إرجاعه بكليته إلى الخطأ، بخلاف الخطأ العشوائي random error. يسمى أيضاً bias.
566	<b>synthetic</b> <i>synthétique</i> Gr. synthetikos	اصطناعي، تخليلي synthetic	

# - T -

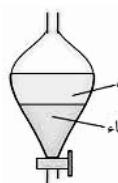
<b>1 table</b>	جدول	الطريقة المنتظمة التي تترتب فيها الزمر والمجموعات الجانبية لمُركب بلوري على جانب واحد من سلسلته الهيكلية، مما يسمح بحشد بعض هذه المجموعات بعضها الآخر وتكوين بلورات وألياف.
<b>2 table salt</b>	ملح الطعام	
	<i>sel de table</i>	
	.sodium chloride	
	انظر	
<b>3 tablet</b>	قرص، مضغوطة	<b>ذرة موسومة</b>
	<i>comprimé, tablette</i>	<i>atome marqué</i>
	مسحوق من مستحضر صيدلاني مضغوطة في قالب.	<i>OE.tagge</i>
<b>4 tabulation</b>	جدولة	ذرة نظير مشع يستعمل في تتبع مسار مادة في الأبحاث الكيميائية الحيوية والهندسية، مثل ذرة
	<i>mise en tableau</i>	<sup>131</sup> C والنظير <sup>14</sup> I. انظر <i>tracer</i> ، <i>label</i> .
	ترتيب مجموعة معطيات في جدول.	
<b>5 tabun</b>	تابون	<b>ذيل</b>
	<i>tabun</i>	<i>queue</i>
	أول غاز أعصاب صنع في ألمانيا سنة 1937 لسهولة	البقايا المختلفة عن عملية أو عن إجراء، مثل
	تصنيعه، صيغته $(CN_3)_2NP(O)(C_2H_5O)CN$ ،	الشوائب ذات درجات الغليان المرتفعة الأقل
	وهو سائل عديم اللون	تطايرًا من المذيب المتقطر.
		
	والرائحة، يتجمد في	
	الدرجة -50° س ويغلي	
	في الدرجة 240° س،	
	يمتزج بالماء ويتميّز سريعاً وينحل في المذيبات	
	العضوية، شديد السمية لتشييده إستيراز الكولين، تبلغ	
	جرعته المميتة 0.01 ملغم / كغم.	
<b>6 tacticity</b>	ترتية	<b>جزيء معدل</b>
	<i>tacticité</i>	<i>molécule taillée</i>
	Gr.taktikos	جزيء عدلت بنيته كيميائيًا لإكسابه خصائص معينة.
		<b>طلق</b>
		<i>talc</i>
		طلق: عربي. Ar.
		سيليكات المغنيسيوم المائية الطبيعية، صيغتها
		$3MgO \cdot 4SiO_2 \cdot H_2O$
		أليافاً أو صفائح أو كتلاً، تسمى <i>steatite</i> ، تستعمل

<p><b>في صناعة السيراميك والمواد الصيدلانية ومالّها للمطاط وفي صناعة الدهانات والمزلقات.</b></p> <p><b>11 tall oil زيت الصنوبر huile de pin</b> منتج ثانوي من صناعة لب خشب الصنوبر، يؤخذ من السائل الأسود قبل تنقيته، ويحتوي مزيجاً من راتين القلفونة ومن حوض دسمة ومواد ستيرولية؛ يستعمل في صناعة الصابون والمزلقات والمستحلبات وفي دهان السيارات، كما يُعد مصدرًا للرزوتين. يسمى أيضاً <i>liquid rosin</i> . انظر <i>rosin</i>.</p> <p><b>12 tallow دهن حيواني suif</b> دهن حيواني يؤخذ من الخيل والمواشي مكون من غليسيريدات حوض دسمة تحتوي نسبة عالية من حمض النخل وحمض الشمع ومن أغوال عالية مثل الغول. السيتيلي <math>\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{15}\text{OH}</math> والغول <math>\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{17}\text{OH}</math>. يستعمل أساساً في صنع الصابون والغليسروول والشمع والمزلقات، وفي الحصول على حمض النخل وحمض الشمع.</p> <p><b>13 tannic acid حمض العفص (الدبغ) acide tannique</b> حمض ضعيف لوجود عدد من الزمر الفنولية في تركيبه، صيغته <math>\text{C}_{76}\text{H}_{52}\text{O}_{46}</math>، ذواب في الماء والغول والأسيتون، يستعمل مرسخاً في الصباغة والدباغة والتصوير وكاشفًا.</p>	<p style="text-align: right;"><b>عَفْصُ</b></p> <p><b>14 tannin</b> <i>tannin</i> أحد مجموعة كبيرة من مركبات فنولية معقدة كثيرة الانتشار في النباتات، تمتاز بخاصية ترسيب البروتينات، ويُظن أن بعضها مثل عفص الجذر مسرطن للإنسان؛ تستعمل في الصناعات النسيجية وفي الدباغة وفي تحضير بعض المستحضرات الصيدلانية الجلدية، ولم تُعد تستعمل في صنع الغسوالت الفموية وسواها بسبب احتمال حدوث أذية كبدية شديدة. يسمى أيضاً <i>tannic acid</i>.</p> <p><b>15 tanning دِباغة</b> <i>tannage</i> عملية حفظ جلود الحيوانات بمعالجتها كيميائياً على نحو يكسبها حصانة من الجراثيم ويحول دون تدفق ألياف الكولاجين فيها بعضها مع بعض عند غلافها. تستعمل فيها أساساً مستخلصات نباتية من أنواع خاصة من الأخشاب ومن لحاء الشجر، مكونها الرئيسي حمض العفص. انظر <i>tannic acid</i>.</p> <p><b>16 tantalite تنتاليت</b> <i>tantalite</i> الخام الأكثر انتشاراً الفلزّي التنتال والنيبيوم، صيغته <math>(\text{Fe}, \text{Mn})(\text{Ta}, \text{Nb})_2\text{O}_6</math>، يتبلور في النظام المعيني المستقيم.</p> <p><b>17 tantalum تَنْتَال</b> <i>tantal</i> عنصر فلزّي رمزه Ta عدده الذري 73 وكتلته الذرية النسبية 180.9479، يقع في الفصيلة Vb من الجدول الدوري، تكافؤاه 2 و3، ينصلّر في الدرجة 2996°س ويغلي في الدرجة 5425°س، ذواب في</p>
	

القلويات المتصهورة وعديم الذوبان في الحموض  
باستثناء حضي الهيدروفلوريك والكبريتيك الدخاني،  
يستعمل في صناعة المكثفات والأدوات الجراحية  
والسننية والتجهيزات الكيميائية وحفاً.

## 18 tap funnel

entonnoir à robinet



أداة زجاجية مخروطية تتهي  
بنقب صغير أو بأنبوب ضيق،  
تستعمل لسكب السوائل في وعاء  
ضيق العنق.

يسمى أيضاً dropping funnel

## 19 tar

goudron  
OE.teoru

سائل لزج أو نصف صلب هو مزيج معقد من  
مُركّبات كيميائية متعددة منها الكريزولات والنفتالين  
وسواها. يؤخذ بالتقشير الإتلافي للخشب والفحمر  
الحجري. سام ومسرطن بالاستنشاق أو البلع، يستعمل  
في مداواة بعض الأمراض الجلدية مثل داء الصدف  
أو الأكزيما، ويستعمل مادة أولية في صناعة اللدائن  
والمنزليات والأصبغة وسواها.

## 20 tar acid

acide de goudron

مزيج من فنولات وكريزولات وكزيلينولات،  
يوجد في القار وقطاراته، ويستخرج منها بمحاليل  
الصودا الكاوية، ذواب في الغُول ومخرش قوي  
للأنسجة، يستعمل مادة حافظة للأخشاب ومبيداً  
حشرياً في صناعة مواد التطهير.

## 21 tar base

base de goudron

أحد مُركّبات هيدروكربونية آزوتية مشتقة من قطران  
الفحمر، مثل البيريدين ( $C_6H_5N$ ) والبيكولين ( $C_6H_7N$ )  
والكينولين  $C_6H_7N$ .

قاعدة قطرانية

## هدف

## 22 target

cible

OG.zarga

صفيحة معدنية تتعرض لرجم أو لتشعيع بجسيمات  
أولية أو بإشعاعات كهرطيسية، مثل المصعد  
(الأنود) في أنبوب الأشعة السينية.

## 23 tartaric acid

acide tartarique

حمض ثنائي الكربوكسيل صيغته

$HOOC(CHOH)_2COOH$ . يوجد بلورات شفافة ذات طعم حامض، ذوبة

في الماء والغُول والإيتتر،  
تنصهر في الدرجة  
170°س، في جزيئه

ذرتا كربون غير متناظرتين مما يجعله على أربعة  
أشكل تصاوغية: الشكل اليميني التدوير المتوفر في  
الفواكه، والشكل اليساري التدوير الذي يحضر من  
الشكل الراسيمي، والشكل الراسيمي، والشكل  
ميزو غير الفعال ضوئياً والذي يحضر على شكل  
هيدرات أحادية بتسخين الأشكال الأخرى مع مادة  
قلوية، يستعمل في صنع الأشربة الغازية وفي  
التصوير والد baggage وتفصيص المرايا. يسمى أيضًا  
 $.dihydroxysuccinic acid$

## 24 tartrate

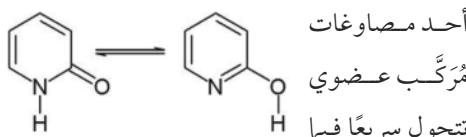
tartarate

طرطرات

ملح أو إستر حمض الطرطريك، مثل طرطرات الصوديوم .Na2C4H4O6

**25 tautomer**  
*tautomère*

صُنْوٌ، توتمير



أحد مصاوغات مركب عضوي تتحول سريعاً فيها بينها بنزوح ذرة هيدروجين من موقع إلى آخر في الجزيء، وانتقال الرابطة المزدوجة من موقع إلى آخر فيه. انظر **tautomerism**.

**26 tautomeric**  
*tautomérique*

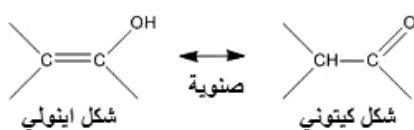
صُنْوٍ، توتميري

صفة لما يدل على الصنوية أو يشارك فيها أو لديه خصائصها. انظر **tautomerism**.

**27 tautomerism**  
*tautométrie*

صُنْوَيَّة، توتميرية

ظاهرة تلاحظ لدى مركب تنتقل فيه ذرة هيدروجين من موقع إلى آخر بين صيغتين بنويتين متوازنتين فيما بينهما، تختلف إحداهما عن الأخرى بموقع ذرة الهيدروجين وموقع الرابطة المضاعفة، ولا يمكن بالضرورة فصل إحداهما عن الأخرى. من أهم أمثلته الصنوية بين الشكليين الكيتوني (لكتيون أو الألديهيد) والإينولي (لغول).



**28 tear gas**  
*gas lacrymogène*

غاز مُدمِّع

مادة صلبة أو سائلة أو غازية تُملاً العين بالدموع

فتُحجب عنها الرؤية عند انتشارها في الجو دون أن تلحق بها بالضرورة أذى. يعد مركب الأسيتوفينون من أكثر الغازات المسيلة للدموع شيوعاً. يسمى أيضاً **.lacrimator**

**29 technetium**

*technétium*

تكنيسيوم

عنصر فلزي رمزه Tc عدده الذري 43 وكتلته الذرية النسبية 98.9062، يقع في الفصيلة VIIb من الجدول الدوري، تكافؤاته 4، 5، 6، 7، له ثلاثة نظائر مشعة تزيد أعمارها النصفية عن 105 سنة، وعدد من النظائر أقصر عمرًا. فضي اللون ينصلّر في الدرجة 2200 °س، ناقل فائق للكهرباء ومقاومة للتآكل، حُصل عليه في المرة الأولى بقذف الموليبدين بالدلوترونات، ولوحظ لاحقاً في نواتج انشطار اليورانيوم والبلوتونيوم، يستعمل في الطب النووي.

**30 technical**

*technique*

Gr. *technikos*

تقني

صفة ماله صلة بالتقنية أو لما دل عليها مثل ماله صلة بإنتاج مواد كيميائية بطرق مألوفة على نطاق واسع.

**31 technology**

*technologie*

Gr. *technologia*

تقانة، تكنولوجيا

- المعرفة المنهجية للعمليات الصناعية واستعمالاتها، وهي وثيقة الصلة بالعلوم والهندسة.

- تطبيق المعارف العلمية لغaiيات عملية في نطاق محدد.

**32 teflon**

*teflon*

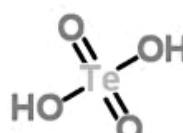
تفلون

اسم تجاري يطلق على مجموعة مواد مبلمرة واحدتها

الأساسية ذرات من عنصر الفلور والكربون  $(-CF_2-CF_2)_n$  وها لذلك، بسبب كهرسلبية الفلور المرتفعة وإحاطة ذراته بذرات الكربون، خصائص متميزة: فهي قليلة الفعالية دفوعة للماء والزيت تقاوم الحرارة والتآكل والعوامل الكيميائية. كُشفَ أول أفرادها، وهو متعدد رباعي فلور الإيتيلين (PTFE) لدى شركة DUPONT في سنة 1938، وأعتمد سلعة تجارية في سنة 1962. يبلغ وزنه الجزيئي 30000 دالتون وهو ثابت كيميائياً وغير سام يتفكّك ملحوظاً في الدرجة 340°س، وهي درجة أعلى من درجة حرارة استعماله في أوانى الطهي التي لا تتعدي 230°س. يستعمل في الصناعة النفطية وفي صنع حاويات وأنابيب وأوعية مخبرية وفي طلي أدوات الطهي وغازاً كهربائياً.

**33 telluric acid***acide tellurique*

## حمض التلوريك

  
هو بلورات بيضاء ثقيلة تنصهر في الدرجة 136°س ذوبانة في الماء الحار وفي القلوبيات؛ وهو عميل أكسدة قوي، وحمض ضعيف جداً صيغته  $(H_2TeO_4 \cdot 2H_2O)$ ، يكوّن بلمرة صيغته  $(H_2TeO_4)_n$ ، يستعمل كاشفاً تحليليّاً.

**34 tellurium***tellurium*Lat. *tellus*

## تلوريوم

عنصر لا فلزي رمزه Te يشبه السيلينيوم والكبريت، عدده الذري 52 وكتلته الذرية النسبية 127.6، يقع في الفصيلة VIa من الجدول الدوري، تكافؤاته 2، 4، 6 وهو صلب أبيض لامع ينصهر في الدرجة

452°س ويغلي في الدرجة 1390°س، ذواب في حمض الكبريتيك وحمض التتريلك وفي هيدروكسيد البوتاسيوم، سام بالاستنشاق، يعد من أنصاف النواقل، ويستعمل في صناعة السبائك وفي تلوين الزجاج والسيراميك وحفازاً.

**35 tellurous***tellureux*

## تلوري

ما حوى التلوريوم أو ما دل عليه وعلى الخصوص في تكافئه الأدنى.

**36 tellurous acid***acide tellureux*

## حمض التلوري

حمض ضعيف جداً غير ثابت صيغته  $H_2TeO_3$  يتفكّك في الدرجة 40°س ذواب في الحموض والقلويات يُعرف فقط في محليله وأملاحه.

**37 telomerization***télorémérisation*

## تلمرة

تفاعل بلمرة يتضمن إضافة أجزاء أو شدفات من جزيء مثل الكلوروفورم إلى نهايات جملةOLFينية متبلمرة على نحوٍ يحدُّ من عدد أحاديات الحدفي الجملة إلى ما لا يتعدي العشرة ( $n < 10$ )، ومثاله بلمرة رباعي كلوريド الكربون والستيرين وتشكل

 $Cl[CH(C_6H_5)CH_2]_nCCl_3$  التلمر**38 temper (v)***tremper*Lat. *temperare*

## يطبع

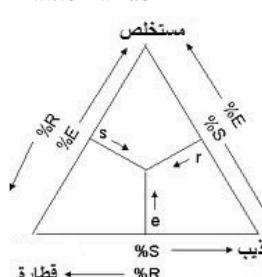
يعدّ خصائص مادة بإضافة مادة أخرى إليها أو ياخذها معالجة، مثل تطبيع الحديد الصب أو الفولاذ المقاوم للصدأ تسخينه إلى درجة حرارة أدنى بكثير من درجة حرارة تقسيمه السابقة.

<b>39 temperature</b>	درجة الحرارة	<b>44 tenacity</b>	تماسك
<i>température</i>		<i>ténacité</i>	
Lat. <i>temperature</i>		Lat. <i>tenacitas</i>	
الحالة الحرارية لجملة محددة بدلالة تبادلها الطاقة الحرارية مع جمل أخرى، تقادس بمقاييس الحرارة أو بالمذدوجات الحرارية وتحدد بسلام مختلفه مثل السليزيوس والفينيرنيات والريومور والرانكين والمطلق (كلفن).		مقاومة جسم لأي محاولة تبذل لتبدل حالته، مثل مقاومة فلز للتشوه أو الكسر.	
<b>40 tempered</b>	مُطَبَّع	<b>45 tensile strength</b>	مقاومة الشد
<i>trempé</i>		<i>résistance de tension</i>	
حالة مادةٌ مثل الزجاج أو الفولاذ أُخضعت لعملية تطبيع تنتهي بها إلى الحالة المراده من المرونة والقساوة.		الإجهاد الأعظم الذي تحمله مادة خاضعة لحمل متغير دون أن تشوه أو تقطع، يقدر عادة بالباوند على الإنش المربع (PSI).	
<b>41 tempering</b>	تطبيع	<b>46 tension</b>	توتر
<i>trempe</i>		<i>tension</i>	
تقنية معالجة حرارية للفلزات والخلاطات والزجاج، تجرى للفولاذ المسمى خاصّةً لخفض نسبة الكربون فيه وذلك بتتسخينه إلى درجات حرارة أدنى من درجات حرارة معالجاته السابقة.		Lat. <i>tensus</i> (v. <i>tendere</i> )	
<b>42 temporary</b>	مؤقتٌ، وقتي	<b>47 tera-</b>	تيرا
<i>temporaire</i>		<i>tétra-</i>	
Lat. <i>temporarius</i>		سابقة تدل على $10^{12}$ ، يرمز لها بـ T، مثل 1 تيراغرام تساوي $10^{12}$ غرام.	
ما يدوم مدة زمنية محددة فقط.			
<b>43 temporary hardness</b>	قساوة مؤقتة	<b>48 terbium</b>	تربيوم
<i>dureté temporaire</i>		<i>terbium</i>	
Lat. <i>temporarius</i>		عنصر ترايبنادي نادر رمزه Tb من زمرة الالانتانيدات (فصيلة الإيتريوم)، عدده الذري 65 وكتلته الذرية النسبية 158.9254، يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري، تكافؤاه 3 و4. ينحصر في الدرجة 1356° س ويغلي في الدرجة 2800° س، يتفاعل ببطء مع الماء وينحل في الحموض الممددة.	
الجزء من قساوة الماء الكلية الذي يمكن التخلص منه بالغليان، حيث تتحول بيكربونات الكالسيوم والمغنيزيوم إلى الكربونات الموافقة غير المنحلة. قارن بـ permanent hardness.			
		<b>49 terephthalic acid</b>	حمض التِّرْفَتَالِيك
		<i>acide téréphthalique</i>	
			حمض ثنائى الكربوكسيل صيغته

50 **terminal** طرفي، نهائي  
*terminal*  
 Lat. terminus  
 ما يرتبط بطرف أو بنهاية أو ما يدل عليهما.

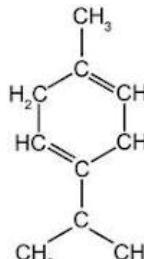
51 **terminate (v)** ينهي  
*terminer*  
 Lat. termination  
 يضع نهاية لتأثير أو لإجراء.

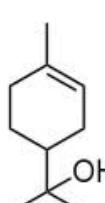
52 **ternary** ثلاثي  
*ternaire*  
 Lat. ternarius  
 ماتضمن ثلاثة مكونات مثل سبيكة من ثلاثة عناصر أو جملة من ثلاثة مكونات.  
 انظر .ternary system

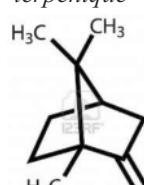
53 **ternary diagram** مخطط ثلاثي  
*diagramme ternaire*  
 Lat. ternarius  


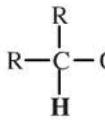
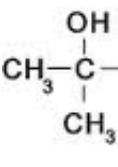
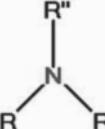
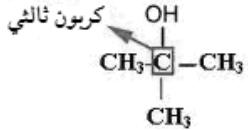
54 **ternary steel** فولاذ ثلاثي  
*acier ternaire*  
 سبيكة مصنوعة من الفولاذ (المكون من حديد وكربون) وفلز ثالث.

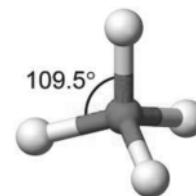
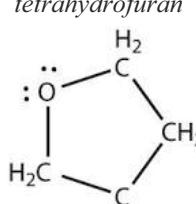
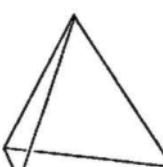
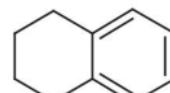
جملة ثلاثة  
**55 ternary system** système ternaire  
 جملة سائلة من ثلاثة مكونات لا تتفاعل فيما بينها، وقد تكون قابلة للذوبان بعضها في بعض وقد لا تكون كذلك.

تربيين  
**56 terpene** terpène  
  
 أحد مركبات هيدروكربونية متصاوغة غير مشبعة صيغتها العامة  $C_{10}H_{16}$ ، توجد في معظم الزيوت الأساسية وفي الراتينات الزيتية في النباتات قوامها مجموعة إيزوبرين. قد تكون حلقة (من) حلقة واحدة أو من حلقتين) أو لا حلقة، لـكثير منها فعالية ضوئية، وتسمى مشتقاتها (مثل الكافور والمتوول والتربينيول والجيرانيول) شبكات التربين.

غول تربيني  
**57 terpene alcohol** alcool terpénique  
 Lat. terbentina  
  
 اسم عام يطلق على الأغوال المشتقة من مركبات هيدروكربونية تربينية أو المرتبطة بها، مثل التربينيول  $C_{10}H_{17}OH$  والبورنيول  $C_{10}H_{17}OH$  الصيغة المجملة ذاتها  $C_{10}H_{17}OH$ .

شبكة التربين  
**58 terpenoid** terpénoïde  
  
 مشتقات التربين مثل الكافور  $C_{10}H_{16}O$ ، ومعظمها أغوال مثل المتوول  $C_{10}H_{19}OH$  والبورنيول.

<p><b>59 tertiary</b></p> <p><i>tertiaire</i></p> <p>Lat. tertiarius</p> <p>صفة تطلق على الأغوال والأمينات والقليل من المركبات المرتبطة بها، والتي تخل فيها ثلات ذرات زمر ألكيلية محل ثلات ذرات هيدروجين، كما في الغول الثالثي.</p> <p style="text-align: center;"></p>	<p>ثالثي</p>	<p><b>64 test</b></p> <p><i>essai, teste, épreuve</i></p> <p>Lat. testum</p> <p>إجراء يهدف إلى تعرُّف مُركَّب أو أحد مكوناته.</p>	<p>اختبار</p>
<p><b>60 tertiary alcohol</b></p> <p><i>alcool tertiaire</i></p> <p>Lat. tertiarius</p> <p>غول ثالثي</p> <p>عُول ترتبط فيه ذرة الكربون المتصلة بالجذر الغولي OH بثلاث ذرات كربون أخرى كما في ثلاثي ميتيل الكربينول <math>(\text{CH}_3)_3\text{COH}</math>.</p> <p style="text-align: center;"></p>		<p><b>65 test tube</b></p> <p><i>tube à essai</i></p> <p>أنبوب اختبار</p> <p>أنبوب زجاجي مغلق من إحدى نهايتيه يستعمل في المختبرات لإجراء تفاعلات بسيطة تهدف إلى تعرُّف مُركَّب أو أحد مكوناته.</p>	
<p><b>61 tertiary amine</b></p> <p><i>amine tertiaire</i></p> <p>أمين ثالثي</p> <p>أمين ترتبط فيه ذرة الأزوت في الزمرة الأمينية <math>\text{NH}_3</math> بثلاثة جذور عضوية كما في ثلاثي ميتيل الأمين وثنائي ميتيل الأنيلين <math>\text{N}(\text{CH}_3)_3</math> و <math>\text{C}_6\text{H}_5\text{N}(\text{CH}_3)_2</math>.</p> <p style="text-align: center;"></p>		<p><b>66 testing, chemical</b></p> <p><i>épreuve, essai, chimique</i></p> <p>اختبار يهدف إلى تعرُّف مادة أو مكون بکواشف وطراقي تحليلية مثل التحليل الاستشرابي والقياسات الطيفية وقياس درجات الانصهار والغليان.</p>	<p>اختبار كيميائي</p>
<p><b>62 tertiary carbon</b></p> <p><i>carbone tertiaire</i></p> <p>ذرة كربون مرتبطة بثلاث ذرات كربون أخرى.</p> <p style="text-align: center;"></p>	<p>كربون ثالثي</p>	<p><b>67 tetra-</b></p> <p><i>tétrá-</i></p> <p>سابقة تدل على ما تَكُون من أربعة أجزاء أو ما حوى أربع ذرات أو مجموعات أو جذور من نوع واحد في جزيئه، مثل رباعي كلوريد الكربون <math>\text{CCl}_4</math> و رباعي نترو الميثان <math>\text{C}(\text{NO}_2)_4</math>.</p>	<p>رباعي: سابقة</p>
<p><b>63 tertiary structure</b></p> <p><i>structure tertiaire</i></p> <p>بنية ثلاثية مميزة لسلسل متعددات البيتيد في الجزيئات البروتينية.</p>	<p>بنية ثلاثية</p>	<p><b>68 tetradecene</b></p> <p><i>tétradécane</i></p> <p>الكان اليفاتي عديم اللون صيغته <math>\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{CH}_3</math>، ينصهر في الدرجة 5.5°C ويغلي في الدرجة 253.5°C، ذواب في الغول وعديم الذوبان في الماء، يستعمل مذيباً وفي تفاعلات الاصطناع العضوي.</p> <p style="text-align: center;"></p>	<p>رباعي الديكان</p>

69 tetradecanoic acid	حمض رباعي	تساند تحاط فيه ذرة مركزية بأربع ذرات تشغّل رؤوس رباعي وجوه.
acide tétradécanoïque	الديكانويك	
حمض دسم صيغته $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{12}\text{COOH}$ , ينضر في الدرجة 58° س ذواب في الغُول والإيتروغير ذواب في الماء، يكون غليسيريداً في معظم الدسم ويستعمل في صنع المنكهات والصابون والعطور مواد التجميل. يسمى أيضاً myristic acid.		
70 tetraethyl lead	رباعي إتيل الرصاص	 سائل عضوي شديد التطابير صيغته $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$ يغلي في الدرجة 66° س ينحل في الماء وفي المذيبات العضوية وتحل الراتينات الطبيعية والصناعية؛ يستعمل في صناعة اللواصق وأحجار الطباعة وخيوط النايلون.
tétraéthyl de plomb		
سائل زيتى القوام صيغته $\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_5)_4$ , يرمز له بـ(TEL)، عديم اللون ذو رائحة مستحبة يغلي بين الدرجتين 198° و 202° س ويجمد في الدرجة 136° س، بطيء التفكك في درجة حرارة الغرفة وسرعه بين الدرجتين 125° و 150° س. ذواب في المذيبات العضوية وعديم الذوبان في الماء والحموض المعددة والقلويات. يستعمل مضاداً للدق في محركات الاحتراق الداخلي، وقد استبدل به على نطاق واسع مركب ميتيل ثالثي بوتيل الإيتير $(\text{CH}_3)_3\text{COCH}_3$ , ويرمز له بـ(MTBE)، بسبب تأثير الرصاص الضار للبيئة.	74 tetrahybridisation	 تهجين من النمط $\text{SP}^3$ ، يشارك فيه مداري $\text{S}$ مع ثلاثة مداريات $\text{P}$ ، توجه المداريات المجهينة الأربع المتشكلة من مركز رباعي وجوه نحو رؤوسه وتفصل واحدها عن الآخر زاوية مقدارها 109°، كما في جزيء الميتان.
71 tetrahedral (a)	رباعي الوجوه	
tetraédrique		
Lat. Gk.tetraedron		
	صفة تطلق على كل شكل ذي أربعة وجوه منتظم.	 مُركب هيدروكربيوني زيتى القوام صيغته $\text{C}_{10}\text{H}_{12}$ عديم اللون وآخر الرائحة، يغلي في الدرجة 206° س ويجمد في الدرجة -25° س، يحضر بالدرجة التحفيزية للنفتالين، ينحل في معظم المذيبات العضوية ولا ينحل في الماء، محرّش للعيون والجلد، يستعمل مذبياً للدهانات واللّكّر والدسم والزيوت والشمع. يسمى أيضاً tetralin.
72 tetrahedral coordination	تساند رباعي الوجوه	
coordination tetraédrique		

76 tetralin	تترالين	هذا المصطلح في الصناعة النسيجية للتمييز بين أنواع الخيوط المختلفة، كما يستعمله الجيولوجيون لوصف التجمعات المعدنية والصخور.
tétraline	انظر .tetrahydronaphthalene	
77 tetramer	رباعي الحد، مربوع	تاليوم
tétramère	بلمر يتكون جزيئه من أربعة وحدات حدّ متاثلة	عنصر فلزي رمزه Tl عدده الذري 81 وكتلته الذرية
مثل رباعي الحد $C_6H_8$ المكون من أربعة وحدات حد من الأسيتيلين $C_2H_2$ .		النسبية 204.39، ينصلح في الدرجة 302° س ويغلي
		في الدرجة 1457° س، يقع في الفصيلة IIIa من الجدول الدوري، تكافؤاه 1 و 3، يتآكسد سريعاً في الهواء في
78 tetranitromethane	رباعي نترو الميتان	درجة حرارة الغرفة، ينحل في حمض الكبريتيك
tétranitrométhane		وحمض النتريك ولا ينحل في الماء، إلا أنه سرعان ما
سائل عديم اللون وآخر		يكون مركبات سامة عند تماسته بالبرطوبة. يستعمل في
الرائحة صبغته $C(NO_2)_4$ ،		صنع السبائك وفي التطبيقات الكهرومagnetية.
يغلي في الدرجة 125.7° س		
ويتجمد في الدرجة 12.5° س، يمتزج بالغاز		
والإيتير ولا يمتزج بالماء، عميل أكسدة قوي، يحضر		
بتفاعل حمض النتريك الدخاني مع البنزين أو مع		أو مقتربة كحقيقة يمكن إثباتها، هي غالباً جزء من
بلاماء الأسيتيك أو الأسيتيلين، يستعمل كاشفًا		نظريّة عامة.
ومؤكسداً في الوقود الصاروخي.		
79 textile	نسيج	دعوى، مبرهنة
textile		théorème
مادة حَيَّكة من ألياف طبيعية أو صناعية، تُصنَع منها		Lat. ;Gk.theorema
الملابس وتجهيزات الأثاث وسواها.		مِقولَة في الرياضيات تأكّدت صحتها، أو فكرة مقبولة
80 texture	منسوج	أو فكرة مقبولة
texture		أو مفترضة كحقيقة يمكن إثباتها، هي غالباً جزء من
Lat. textura (v.texere)		نظريّة عامة.
البنية الفيزيائية المميزة لمادة صلبة أو نصف صلبة من		ما دل على معرفة مجردة أو ما ارتبط بها، بخلاف
حيث شكلها وأبعادها وترتيب مكوناتها؛ يستعمل		الзнания العمليّة أو التجريبية.
84 theoretical plate	صفحة نظرية	
plateau théorique		
ترتيب، من حشوّات أو خرزات أو صفائح في عمود		
تجزئة يتحقّق فصلًا بين السائل والبخار مكافئًا لما يتحقق		
إجراء تقطير بسيط. تفاصيل عملية أعمدة التقطير		

وأبراجه بعدد صفائحها النظرية الذي يبلغ نحو المئة في أعمدة التقاطير المخبرية والصناعية، ويعرف خارج قسمة ارتفاع العمود على عدد صفائحها النظرية بالارتفاع المكافئ لصفحة نظرية ويدل عليه بالرمز (HETP). يستعمل هذا المصطلح أيضًا في تقانات الاستشراط. انظر tower distillation.

**85 theory** نظرية *théorie*

Gr. *theoria*

حقيقة افتراضية ترتبط بمجموعة ملاحظات تجريبية في أحد فروع المعرفة وتنتسب لها وتعمّم نتائجها وتصوغها على نحو متباشك.

**86 thermal** حراري *thermique*

Gr. *thermae*

ما ارتبط بالحرارة أو ما دل عليها، مثل طاقة حرارية أو موصلية حرارية.

**87 thermal agitation** تحرُّك حراري *agitation thermique*

Lat. *thermae*

الحركة العشوائية المستمرة، المرتبطة بدرجة الحرارة، للجزيئات أو للجسيمات الدقيقة في جملة ما.

**88 thermal analysis** تحليل حراري *analyse thermique*

دراسة التحولات، من شكل تأصلي إلى آخر، أو التبدلات الكيميائية التي تتحقق بعادة بسبب الحرارة المنشرة (أو المتخصصة) التي ترافق هذه العمليات.

**89 thermal black** أسود حراري *noir thermique*

نوع من الكربون الأسود الناتج عن تكسير الميتان أو

الغاز الطبيعي باماراه فوق آجر مسخن حتى الدرجة 870°، المرافق لإنتاج الميدروجين، يستعمل في صناعة المطاط.

**90 thermal conductivity** موصلية حرارية *conductivité thermique*

- قابلية جسم لنقل الحرارة.

- كمية الحرارة المارة في واحدة الزمن عبر واحدة السطوح من صفيحة سُمكها واحدة الأطوال عندما يكون الفرق بين درجتي حرارة وجهيها المتقابلين مساوياً درجة سلزية واحدة.

**91 thermal cracking** تكسير حراري *craquage thermique*

.cracking انظر

**92 thermal diffusion** انتشار حراري *diffusion thermique*

الانتشار الناتج عن تدرج الحرارة في مزيج غازي أو سائل، والمسبب فصل مكوناته الخفيفة عن الثقيلة.

**93 thermal energy** طاقة حرارية *énergie thermique*

الطاقة المنتشرة حرارةً.

**94 thermal equilibrium** توازن حراري *équilibre thermique*

حالة جملة تكون كل مكوناتها أو كل أجزائها في درجة الحرارة ذاتها.

**95 thermal excitation** إثارة حرارية *excitation thermique*

إجراء تكتسب فيه معظم الذرات أو الجزيئات طاقة داخلية عند اصطدامها بجسيمات أخرى.

96 <b>thermal expansion</b> <i>dilatation thermique</i>	تمدد حراري تزايد أبعاد جسمٍ صلب أو حجمٍ جسمٍ مائع عند ازدياد درجة حرارته مع ثبات الضغط المؤثر عليه.	مزيج سريع الاشتعال من أكسيد الحديد III ومسحوق الألومنيوم، صنعه الألمان أول مرة سنة 1900، تصل درجة حرارته عند إشعاله بشرط من المغنيزيوم إلى 2200°س، وهي درجة تكفي لصهر الفولاذ. يُعدُّ تفاعل الاحتراق هذا نموذجًا لتفاعل الفلزات مع الأكسيد الذي يوفر ذاتيًّا حاجته من الأكسجين بحيث يصعب إيقافه إذا ما انطلق، ويستعمل في صنع القنابل الحارقة.
97 <b>thermal neutron</b> <i>neutron thermique</i>	نترون حراري نترون بطيء. انظر <i>.neutron</i> .	حراري: سابقة
98 <b>thermal pollution</b> <i>pollution thermique</i>	تلويث حراري تلويث ناشئ عن الحرارة التي تتنقل من محطات توليد الطاقة أو من مياه تبريد المنشآت الصناعية إلى البحيرات ومصبات الأنهر مسببة الضرر للتوازن البيئي.	سابقة تدل على الحرارة.
99 <b>thermal process</b> <i>procédé thermique</i>	عملية حرارية إجراء تغيير في البنية الكيميائية لبعض المركبات بتأثير الحرارة ودون تحفيز. من أمثلته التكسير الحراري والبلمرة الحرارية. انظر <i>.thermal polymerization</i> .	كيميائي حراري ما يدل على المواد التي يحصل عليها بتفاعل كيميائي حراري أو ما يرتبط بها.
100 <b>thermal polymerization</b> <i>polymérisation thermique</i>	بلمرة حرارية عملية حرارية تُجرى في مصافي تكرير النفط لتحويل المركبات الهيدروكربونية الغازية الخفيفة إلى وقود سائل مثل الغازولين.	كيمياء حرارية فرع من الكيمياء تدرس فيه التبادلات الحرارية التي ترافق التفاعلات الكيميائية وتبدلات الحالة، وهو وثيق الصلة بالترموديناميك. انظر <i>.thermodynamics</i> .
101 <b>thermic</b> <i>thermique</i>	حراري انظر <i>.thermal</i> .	مزدوجة حرارية
102 <b>thermic excitation</b> <i>excitation thermique</i>	إثارة حرارية انظر <i>.thermal excitation</i> .	جهيزية من سلكين موصلين من نوعين مختلفين متصلين معًا في أحد طرفيهما. توضع نقطة الاتصال هذه على تمسّك مع المنبع الحراري المراد قياس درجة حرارته، ويربط طرفا السلكين الآخرين بمقاييس تيار كهربائي تدل شدة التيار المار فيه على درجة حرارة المنبع، تستعمل هذه المزدوجات لقياس درجات الحرارة التي تقع خارج مقاييس درجات الحرارة
103 <b>thermite</b> <i>thermite</i>	ترميٍت	

المألفة (من  $-200^{\circ}$  إلى  $1800^{\circ}$  س)، مثل درجات حرارة الأفران أو درجات حرارة انصهار الفلزات.



**108 thermodynamic** ترموديناميكي  
*thermodynamique*  
ما يرتبط بعلم الترموديناميكي أو ما يدل عليه. يسمى أيضاً *thermodynamical*.

**109 thermodynamics** ترموديناميك  
*thermodynamique*  
علمٌ يشمل دارسة العلاقات الكائنة بين أشكال الطاقة الحرارية والميكانيكية، وتصف مبادئه الجمل التي تتحدد حالاتها بمعامل حرارية مثل درجة الحرارة ومعامل ميكانيكية، مثل الضغط.

**110 thermoelectric** كهر حراري  
*thermoélectrique*  
ما يدل على كمية الكهرباء المترقبة بين طرفي ناقلين مختلفين حفظت نقطتا اتصالهما في درجتي حرارة متباينتين. انظر *thermocouple*.

**111 thermoforming** تحسين حراري  
*thermoforming*  
تكسير حراري تخفيفي يمر فيه الحفاز بتأثير الثقالة عبر الزيت المراد تحسين جودته في مفاعل أنبوبي رأسى. انظر *reforming*.

**112 thermoforming** تشكيل حراري  
*thermoformation*  
تشكيل صفائح اللدائن بتسخينها وسحبها إلى أسفل على سطح قالب التشكيل.

**113 thermofor process** عملية ترموفور  
*opération thermofor*  
طريقة تكسير تخفيفي تجرى في مفاعل رأسي بسرير متحرك تتصعد فيه أبخرة النفط ملاقية تياراً معاكساً من حفاز أو من خرز زجاجي. يعاد تفعيل الحفاز بعد فقده نشاطه ويدخل ثانية إلى المفاعل.

**114 thermogenic** مولد الحرارة  
*thermogénique*  
صفة تطلق على كل ما له صلة بتأليف الحرارة.

**115 thermometer** مقاييس درجة الحرارة  
*thermomètre*  
جهاز لقياس درجات الحرارة يعتمد على تعدد وتقلص مادة محفوظة في أنبوب زجاجي مدرج، مثل الزئبق الذي يتبع قياس درجات حرارة تصل حتى  $-40^{\circ}$  س، أو الغول (حتى  $-100^{\circ}$  س)، أو البتان (حتى  $-130^{\circ}$  س)؛ كما توفر مقاييس زئبقيّة تقاوم بها درجات حرارة تصل إلى  $600^{\circ}$  س، حيث يعاق تبخّر الزئبق بجو من غاز خامل يعلو في أنبوب من نوع خاص من الزجاج يتحمل درجات الحرارة المرتفعة. انظر *temperature*.

**116 thermometric analysis** تحليل بقياس درجة الحرارة  
*analyse thermométrique*  
Gk.therme  
تحليل يجرى لتعيين التحولات التي تمر بها المادة عند تسخينها أو تبريدها بمعدل ثابت كما في تعيين درجة التجمد.

**117 thermonuclear reaction** تفاعل نووي حراري  
*réaction thermonucléaire*

تفاعل تندمج فيه نوى ذرات عناصر خفيفة مثل الـ دوتيريوم، الـ تريتيوم، الـ هيليوم، الـ هيدروجين ونظائره، يتطلب لبداية إلى درجات حرارة شديدة الارتفاع، وتكون فيه ذرات عناصر أثقل مثل ذرات الـ هيليوم، ويرافقه انتشار مقادير كبيرة جداً من الطاقة.

## 118 thermoplastic

## متلدن حرارياً

*thermoplast*

بلمرٌ عاليٌ يلين بالحرارة ويعود إلى وضعه الأولى دون أي تبدل كيميائي عند تبريده إلى درجة حرارة الغرفة. منه الطبيعي مثل المطاط، والصناعي مثل متعدد كلور الفينيل.

## 119 thermoset

## متصلب حرارياً

*thermopris*

بلمرٌ عاليٌ يتصلب بالحرارة على نحو لا عكوس عند تسخينه بسبب حدوث تفاعلٍ تقاطعيٍ متصلبٍ بين مكوناته الجزيئية محرضٍ بالحرارة، من أمثلته الألكيಡات والإيبوكسي والسيликونات والميلامين.

## 120 thermostat

## ترmostات، منظم حراري

*thermostat*

جهاز آلي لضبط درجات الحرارة يعتمد عادة على التمدد التفاضلي للأجسام الصلبة أو على ضغط بخار السوائل.

## 121 thia-

## تيا

*thia-*

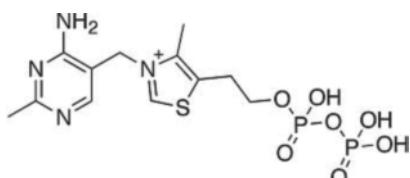
سابقة تدل على وجود الكبريت في حلقة غير متجانسة.

## 122 thiamine

## تiamين

*thiamine*

المكون المضاد للتهاب الأعصاب في الفيتامين B المعقد، وهو ملح ذائب في الماء في جزيئه حلقة تيازول وحلقة بيريميدين؛ يوجد في الطبيعة حراً ومتخدًا في اللحوم والبقول والمحشرات، ويُصنع أساسياً في تحويل الكربوهيدرات إلى دسم، يؤدي دور قمي إنزيمي مرتبطةً مع بقietين من حمض الفسفوريك مكوناً تiamين ناري الفسفورات (thiaminepyrophosphate TPP)، ويؤدي عَوْزَه إلى مرض (بيري بيري) عند الإنسان.



## 123 thiazole

*thiazole*

## تيازول

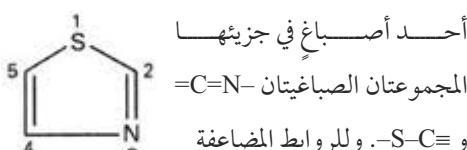
مُركَّب سائل عديم اللون أو بلون أصفر باهت، صيغته  $C_3H_3NS$ ، يتكون جزيئه من حلقة خماسية غير متجانسة فيها ثلاث ذرات كربون وذرة آزوت وذرة الكبريت، يغلي في الدرجة  $116.8^\circ\text{S}$ ، ينحل في الغُول والإيترينان، يستعمل في تفاعلات الأصطناع العضوي وفي صنع الأصبغة ومبيدات الفطور؛ تطلق هذه التسمية أياً صباً على أيٍ من مشتقاته التي تحوي هذه الحلقة.

## 124 thiazole dye

*colorant de thiazole*

## صبغُ التيازول

أحد أصباغِ في جزيئها المجموعتان الصباغيتان  $=C=N-$  و  $-S-C\equiv C-$ . وللروابط المضاعفة



المترافق فيه دور هام. تستعمل هذه الأصباغ مباشرةً لصبغ القطن، من أمثلتها البريمولين وصيغته



125 **thickened oil**

زيت مُعَلَّطٌ

*huile épaissée*

زيت نباتي أو حيواني مسخن ومحرك ببيار من المواد أو الأكسجين، تأكسد جزئياً فازدادت كثافته وزوجته. من أمثلته زيت الخروع وزيت الكتان. يستعمل في صناعة الدهانات والورانيش والمزلقات والملدّنات. يسمى أيضاً *blown oil*

126 **thickener**

مُغَلَّظٌ، مسْمَكٌ

*épaisseur*

جهاز مصمم لزيادة تركيز المواد الصلبة في المعلقات؛ يستعمل في عمليات التصنيع الغذائي وفي التعدين وتعويم الخامات.

127 **thickening**

تغليظ، تسميك

*épaisseissement*

إجراء يهدف إلى زيادة تركيز المواد الصلبة في المعلقات.

128 **thickening agent**

عميل تغليظ

*agent d'épaisseissement*

أحد مواد أليفة الماء، تستعمل لزيادة لزوجة المزائج السائلة والمعلقات، منها الطبيعي مثل النشا، ونصف الصناعي مثل المشتقات السيلولوزية، والصناعي مثل الغول المتعدد الفينيل.

129 **thin**

رقيق

*mince*

OE.*thinne*

مصطلح غير تقني يستعمل أحياناً في أكثر من معنى، فهو في الكيمياء صفة لفيلم أحادي الجزيء تبلغ

ثخانته نحو  $A200^\circ$ ، وهو في صناعة الدهانات صفة لسائل قليل الزوجة. انظر *thin layer* و *thinner*

طبقة رقيقة

130 **thin layer**

*couche mince*

طبقة رقيقة من فلز مثل التوريوم والسيزيوم والتنتجين، سُمِّكها ذرة واحدة تتوضع فوق حامل معدني بالتوضع البخاري أو بالانتشار.

131 **thin layer chromatography**

*chromatographie à couche mince* الطبقة الرقيقة

استشراب مكروبي يجري فوق طبقة رقيقة من مادة مازّة هي عادة نوع خاص من هلام السيليكا، متوضعة فوق صفيحة من زجاج أو سواه؛ تتوضع قطرات من السائل المراد اختباره على مسافة ضئيلة من حافة الصفيحة التي تغمر في مذيب يحمل معه مكونات القطرات المختبرة فوق الطبقة الرقيقة بعملية فصل انتقائي وتقارن النتيجة بنتائج عمليات فصل معيارية مختلفة.

مُدَدَّد، مرَقَّ

132 **thinner**

*diluant*

مُرَكَّب مثل النفتا والتربيتين، يستعمل لخفض لزوجة الدهانات حتى القوام الملائم قبل الاستعمال مباشرةً، فهو مذيب فعال لمادة الدهان و محلول مدد له.

تيو

133 **thi-**

*thi-*

سابقة في التسمية الكيميائية تدل على وجود الكبريت الثنائي التكافؤ السالب  $S^{2-}$  عوضاً عن الأكسجين في جذر حضي. تسمى أيضاً *.thio-*

تيو

134 **thio-**

*thio-*

	.thi- انظر -	تيوسيلات
135 thio	thio Lat.theion	ملح أو إستر حمض تيو السينييك الذي يحتوي الجذر -SCN) مثل تيوسيلات الصوديوم الذي ينشأ في الجسم إثر عمليات الاستقلاب. يسمى أيضاً sulfocyanide.
136 thioacetamide	تيوأسيتاميد <i>thioacétamide</i>	تيو إيتير thioether صنف من مركبات عضوية طيارة عديمة اللون صيغتها العامة $RSR'$ ، تنشأ من تفاعل هاليدات ألكيلية مثل $C_2H_5Cl$ مع كبريتيدات قلوية، قد يكون جذرها $R$ و $R'$ متباينين أو مختلفين كما في تيو ميتييل الإيتان $.CH_3SC_2H_5$ .
137 thioacetic acid	حمض تيوالأسيتيك <i>acide thioacétique</i>	تيول thiol- سابقة تدل على واحد من مجموعة مركبات عضوية شبيهة بالأغوال حلت فيها الذرة S محل الذرة O في مجموعة الهيدروكسيل OH؛ معظم التيولات الأليفاتية سامة بالاستنشاق، من أمثلتها التيول الإيتيلي $C_2H_5SH$ . وقد حلّت هذه التسمية محل تسمية المركبان لتوافقها على نحو أفضل مع التركيب الجزيئي للمسمايات.
138 thiobenzoic acid	حمض تيوالبنزويك <i>acide thiobenzoïque</i>	تيونيل thionyl الجذر الثنائي التكافؤ لحمض الكبريتني $\text{SO}_2$ ، يسمى أيضاً سلفينيل في المركبات اللاعضوية.
	حمض بلوري أصفر صيغته $C_6H_5COSH$ ينحضر في الدرجة 24°س ويغلي (تحت ضغط 30 ملم زئبق) في الدرجة 122°س ، لا ينحل في الماء وينحل في المذيبات العضوية، يستعمل مادة متوسطة في الصناعات الكيميائية.	
143 thiophene	<i>thiophène</i>	تيوفين



سائل عديم اللون شديد الفعالية  
صيغته  $C_4H_4S$  يتجمد في الدرجة  $-38.5^{\circ}\text{س}$ ، ذواب في الغَوْل  
والإيتروعديم الذوبان في الماء،  
يؤخذ من قطران الفحم ويُصطنع؛ يستعمل مُركبًا  
متوسطًا في الأصناف العضوي، ومذيبًا وفي صناعة  
الأصبغة. يسمى أيضًا thiofuran.

## 144 thiophenol

تيوفنول

*thiophénole*

مُركب سائل صيغته  $C_6H_5SH$ ، يغلي في الدرجة  $168.3^{\circ}\text{س}$  ينحل في الغَوْل والإيترو، مخّرث للجلد،  
يستعمل في صنع مواد صيدلانية، يسمى أيضًا  
.phenyl mercaptan

## 145 thiosulfuric acid

حمض تيو الكبريتيك

*acide thiosulfurique*

حمض غير ثابت صيغته  $H_2S_2O_3$ ، مشتق من حمض  
الكبريتيك بإحلال ذرة S محل ذرة O في جزيئه، يعرف فقط على شكل  
أملال أو إسترات.

## 146 thiosulphate

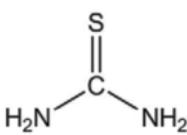
تيوسلفات

*thiosulfate*

ملح أو إستر حمض تيو السلفوريك.

## 147 thiourea

تيوالبولة (تيو كرباميد)

*thio-urée*

بلورات لامعة بيضاء صيغتها  
 $(NH_2)_2CS$  تنصهر بين  
الدرجتين  $180^{\circ}$  و  $182^{\circ}\text{س}$ ،  
ذوبة في الماء والغَوْل، يستعمل في عمليات التصوير  
وفي تسريع فلَكَنة المطاط وكاشفًا تحليليًا.

تسمى أيضًا thiocarbamide

## توريوم

## 148 thorium

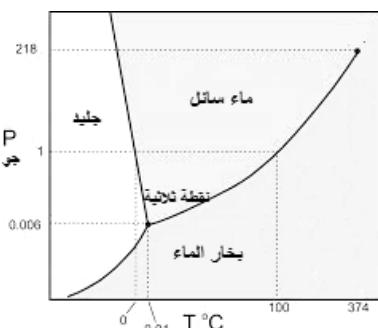
*thorium*

عنصر فلزي رمزه Th عدده الذري 90 وكتلته  
الذرية النسبية 232.0381. من زمرة الأكتينيات،  
يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري، رباعي  
التكافؤ، مشع وليس له نظائر ثابتة، طري يشبه  
الفضة بل معانها (عند قطعه)، والرصاص في قساوته،  
ينصهر في الدرجة  $1700^{\circ}\text{س}$  ويغلي في الدرجة  
 $4500^{\circ}\text{س}$ ، ذواب في الحموض عديم الذوبان في  
القلويات، يستعمل وقودًا نوويًا وفي صنع السباائك  
والخلايا الكهرومagnetية.

## 149 three-phase equilibrium

*équilibre triphasé*

حالة التوازن بين الأطوار الثلاثة (صلب - سائل -  
غاز) مادة ندية في درجة حرارة وتحت ضغط محددين.



عتبة

## 150 threshold

*seuil*

OE.threscwald

الحد الأدنى من التأثير الذي يتطلب إجراء ما. انظر  
.threshold frequency

تردد العتبة

## 151 threshold frequency

*fréquence de seuil*

تردد الإشعاع الأدنى لإحداث فعل كهرومئوي.

**152 thrombin**

*thrombine*

إنزيم في مصل الدم يساعد على تثبيط تحويله مولد الليفين إلى ليفين.

**153 thulium**

*thulium*

عنصر ترابي نادر رمزه Tm عدده الذري 69 وكتلته الذرية النسبية 168.9342، من زمرة الالاتانيات، يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري، ثلاثي التكافؤ، ينصهر في الدرجة 1550°س ويغلي في الدرجة 1727°س، يتفاعل ببطء مع الماء، ذواب في الحموض الممددة، يستعمل مصدرًا للتوليد الأشعة السينية.

**154 thyme**

زعتر، صعتر

*thym*

Lat. *thymum*

نبات نعناعي ذو رائحة عطرية نفاذة مكوناته الأساسية فنولات وكارفوكروول، يستعمل في الأطعمة بشكليه الطري والمجفف.

**155 thymol**

*thymol*

فينول بلوري صيغته  $C_{10}H_{14}O$  ذو رائحة عطرية ينصهر بين الدرجتين 48°س و51°س، ويغلي في الدرجة 233°س. يتحلل في الغول والكلوروفورم والإيتير، يستحصل عليه من زيت الزعتر ويصنع من الميتاكريزول وكلور الإيزوبروبيل، يستعمل مضاد تأكسيد ومنكّهاً وفي صناعة العطور ومبيدات الفطور.

**156 thymol blue**

*bleu de thymol*

مسحوق بلوري بلون بني محضر صيغته  $C_{27}H_{30}O_5S$ ،

ينصهر متفكّكاً في الدرجة 223°س، ذواب في الغول والقلويات الممددة وعديم الذوبان في الماء.

يستعمل مشعرًا في المعايرة الحمضية - القاعدية، يسمى أيضًا *thymol sulfonaphthalein*.

**157 thyroid**

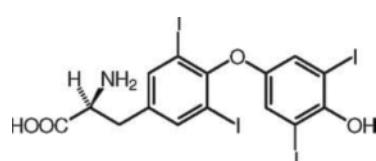
*thyroïde*

المسحوق الجاف هرمون الغدة الدرقية يحوي 60.2% من اليود، على شكل تiroksin خاصية، يستعمل في معالجة قصور نشاط الغدة الدرقية.

**158 thyroxine**

*thyroxine*

هرمون تفرزه الغدة الدرقية ويعد المركب الفعال فيها، وهو حمض أميني يوادي، صيغته  $C_{15}H_{11}I_4NO_4$  فعال ضوئياً يزيد سرعة الاستقلاب، يؤخذ من الغدد الدرقية للحيوانات ويُصنع، يستعمل في الطب وفي الأبحاث الكيميائية الحيوية.



**159 tin**

*étain*

OE.zin

عنصر فلزي رمزي Sn عدده الذري 50 وكتلته الذرية النسبية 118.68، ذو لون فضي أبيض يقع في

قصدير

أزرق التيمول

الفصيلة IVa من الجدول الدوري، ينحصر في الدرجة 232° س ويغلي في الدرجة 2270° س، ينحل في الحموض وفي محلول هيدروكسيد البوتاسيوم الحار، معظم أملاحه سامة، يستعمل في صنع السبائك ذوات درجات الانصهار المنخفضة نسبياً وفي لحم المعادن والطلي بالقصدير.

**160 tincture** صبغة

*teinture*

Lat. *tinctura* (v.*tingere*)

محلول غولي مخفف أو غولي مائي لعقار أو لادة كيميائية، وهو أكثر تediّداً من المستخلصات السائلة وأقل تطايرًا من المحاليل الغولية.

**161 titanium** تيتانيوم

*titanium*

عنصر فلزي رمزه Ti، عدده الذري 22 وكتاته الذرية النسبية 47.9، يقع في الفصيلة IVb من الجدول الدوري، تكافؤاته 2 و3 و4، ذو لون فضي أو رمادي غامق ينحصر في الدرجة 1675° س ويغلي في الدرجة 3260° س، قوي كالفلوّاذ لكن كثافته أصغر بمرتين تقريباً، مقاوم لعوامل الجوئية وللتآكل، يتأثر بحمض الكبريتيك وحمض الهيدروكلوريك المركّبين ولا يتأثر بالقلويات القوية ولا بحمض النتريك. يستعمل في صناعة سبائك حديدية خاصة لهاياكل الطائرات والمحركات النفاثة والصواريخ والمعدات الجراحية.

**162 titer (titre)** عيار

*titre*

- تركيز المادة المذابة في المحاليل، كما تحدده عملية المعايرة.

- الحد الأدنى، مقداراً أو حجمًا، من كاشفٍ، اللازム للوصول إلى النتيجة المطلوبة بالمعاييرة.
- درجة تصلب الحمض الدهني المحرر من الدهون بالحملمة.

**163 titration** معايرة

*titrage, dosage*

واحد من عدة إجراءات تحدد تركيز مركب في محلول بإضافة حجم محدد من محلول معاير بتركيز معلوم إليه حتى إتمام التفاعل الذي يدلّ عليه بتغيير لون مشعر أو بتكون راسب. تُعتمد أيضًا في هذه الإجراءات طرائق كهربائية مثل قياس موصلية محلول أو قياس شدة تيار كهربائي مار فيه.

**164 tolerance** سماحية، تحمل

*tolérance*

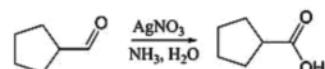
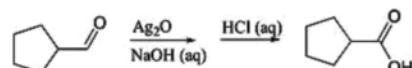
Lat. *tolerantia* (v.*tolerare*)

- انحراف مسموح به عن قيمة معيارية، يعبر عنه بمقدار عددي أو بنسبة مئوية.
- نقص الاستجابة لتأثير عميل (هو عقار عادة) بعد استعماله المدید.

**165 Tollen's reagent** كاشف تولن

*réactif de Tollen*

محلول نترات الفضة النشادي المضاف إليه بيكربونات الصوديوم الحرّة. يستعمل للكشف عن الألدهيدات.

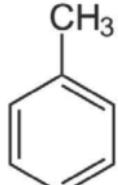


**166 toluene** تولين

*toluène*

مركب هيدروكربوني عطري صيغته  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$

يتجمد في الدرجة -94.5° س ويفلي في الدرجة

  
110.7° س، ينحل في الغُول والبنزين والإيتير، ويحضر بالتكسير التحفيزي للنفط وبالتالي تقطير المجزأ لقطران الفحم؛ يستعمل في وقود الطائرات وفي مزائج الوقود ذوات أرقام الأوكتان المرتفعة وفي صناعة الأصباغ ومذيباً للدهانات والراتينات، يسمى أيضاً .methylbenzene

167 **tongs**

ملقطات، ملقط

*pince*

OE.tang

أداة مصممة للإمساك بأشياء ساخنة في المخابر لتسهيل



مناولتها وتناولها، وهي بأشكال مختلفة تبعاً لاستعمالها، إلا أنها

تتكون غالباً من ساقين متصلين بمحور أو بنابض.

168 **topaz**

توباز

*topaze*

Lat. ;Gk.topazos



مُرَكَّب من سيليكات الألومنيوم الفلورية، صيغته  $\text{Al}_2\text{SiO}_4(\text{F},\text{OH})_2$  على الأغلب في النظام العيني

المستقيم على شكل بلورات موشورية متهدية بهرم؛ وهو من الأحجار الكريمة التي توفر بألوان مختلفة مثل الأحمر والأصفر والأزرق.

169 **torr**

تور

*torr*

واحدة قياس الضغوط وتساوي 1/760 من الضغط الجوي النظامي أو 133.3224 باسكال،

وتعادل تقريباً ضغط عمود من الزئبق ارتفاعه 1 ملم في درجة الحرارة وقوة الجاذبية النظاميتين.

لي، فتل

170 **torsion***torsion*Lat. *torsus* (v.*torquere*)

التوتر أو التشوه الذي ينشأ في جسم عندما يدور أحد طرفيه في اتجاه ما بالنسبة لطرف الآخر الذي يبقى ثابتاً أو يدور في الاتجاه المعاكس.

ميزان فتل

171 **torsion balance***balance de torsion*Lat.*torsus* (V.*torquere*)

ميزان يستعمل لقياس قوى صغيرة، مثل قوى التجاذب والتنافر الكهربائي والمغناطيسي، من خلال فتل سلك أو شعيرة حيث تتناسب زاوية الفتيل مع شدة القوة المؤثرة.

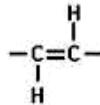
برج تقطير

172 **tower distillation***tour de distillation*Lat. *torris*; Gr.*tyrris*

برج في المنشآت الصناعية يؤدي دور عمود التقطير في المخابر، يوضع في وحدات التقطير بين المكثف ومرجل

الغليان الذي تصاعد منه أبخرة المواد المقطرة فتمر في البرج عبر صفيحاته من خلال فتحات فيها مغطاة بقلنسوات لتحقيق تمايز بين تيار الأبخرة المتصاعدة وتيار السائل المتكاثف المتساقط.

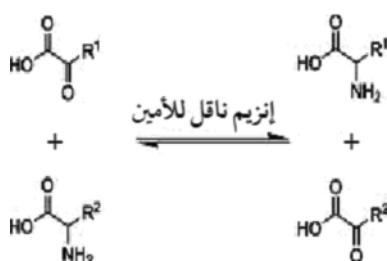
انظر *theoretical plate*

173	<b>toxic</b>	سام	عملية كيميائية بغية تتبع مسارها أو كشف بعض مكوناتها وتحديد تركيزها.
	<i>toxique</i>		
	Lat. toxicum		
	التأثير الضار لمادة سامة في الجسم البشري، يحدث باللمس المباشر أو بالبلع أو بالاستنشاق.		
174	<b>toxicity</b>	سمّية	<b>عنصر نَزْرٌ</b>
	<i>toxicité</i>		عنصر كيميائي مثل الزنك والنحاس والمغنيز واليود، يوجد في الأنسجة النباتية بمقادير ضئيلة جدًا، لا تتعدي 0.5 بـالألف بالمائة، وهو ضروري لغذاء النبات والحيوان. تسمى هذه العناصر مغذيات ميكروية .micronutrient
	درجة أو حالة التأثير الضار لل المادة السامة وخصوصاً فوعتها.		
175	<b>toxin</b>	ذيفان، توكسين	مُهدّئ
	<i>toxine</i>		
	Gr.toxikon		
	مادة سامة، تصطفعها الخلايا النباتية والحيوانية والجراثيم الممرضة، قادرة على تحريض تكوين أضداد؛ وهي مواد غروانية قريبة من البروتينات، غالباً ما تخترب بالعصارة المضدية، وتختلف عن السموم الكيميائية بأوزانها الجزئية المرتفعة.		
176	<b>toxin-antitoxin</b>	ذيفان - ترياق	مفروق
	<i>toxine-antitoxine</i>		
	مزيج من الذيفان والترياق يستعمل سلفاً للتنبیع من أمراض نوعية مما يؤدي إلى إحداث مناعة فعالة دون التعرض للأذى الذي يسببه الذيفان وحده.		
177	<b>trace</b>	أثر	
	<i>trace</i>		
	Lat. tractus (v.trahere)		
	مقدار ضئيل جداً من مركّب كيميائي يصعب كشفه أحياناً.		
178	<b>tracer</b>	متقطني	
	<i>tracer</i>		
	نظير مشع أو عميل يضاف إلى مواد متفاعلة في		
			انظر .isomer
179	<b>trace element</b>		
	<i>élément trace</i>		
	عنصر كيميائي مثل الزنك والنحاس والمغنيز واليود، يوجد في الأنسجة النباتية بمقادير ضئيلة جدًا، لا تتعدي 0.5 بـالألف بالمائة، وهو ضروري لغذاء النبات والحيوان. تسمى هذه العناصر مغذيات ميكروية .micronutrient		
180	<b>tranquilizer</b>		
	<i>tranquillisant</i>		
	واحد من عقاقير تؤثر في سلوك الأشخاص المضطربين نفسياً وانفعالياً وتعمل على تهدئتهم. منها مهدّئات خفيفة مثل مشتقات الغليسيرول ومشتقات البنزو ديازيين، وهي مضادات قلق، ومنها مهدّئات قوية مثل مضادات الاكتئاب ومضادات الاضطرابات الذهنية.		
181	<b>trans</b>		
	<i>trans</i>		
	مصطلح للدلالة على المصاواغات الهندسية التي في جزيئها رابطة بين ذرتين كربون مرتبطين برابطة مزدوجة، وترتبط فيها الذرات أو مجموعات الاستبدال على جانبي محور ذرتين الكربون على خلاف ترتيبها في المصاواغ المفرون.		
			
		مفرون	
			
		مفروق	
182	<b>transalkylation</b>		
	<i>transalkylation</i>		
	نقل الألكيل		

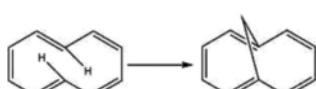
تفاعل محفز يجري فيه نقل جذور أكيلية من جزءٍ إلى آخر بغية تحقيق قيمة مضافة مرتفعة، مثل تفاعل البنزين مع البروبيلين ونشوء الكومين الذي يرفع رقم الأوكتان في وقود محركات السيارات، وتفاعل التولوين مع ثلاثي ميتيل البنزين الذي تنشأ عنه مصاوغات الكريزيلين المستعملة مذيباتٍ وفي صنع الألياف الاصطناعية.

**183 transaminase** إنزيم ناقل للأمين  
*transaminase* واحد من إنزيمات توجد بوجه عام في أنسجة الحيوانات والنباتات العليا تُسهل الانتقال العكوس لزمرة أمينية (-NH<sub>2</sub>) من حمض أميني ألفا إلى حمض كيتوني ألفا، سمى أنسفراز.transpherase. aminopherase. انظر

**184 transamination** نقل الأمين  
*transamination*  
 تفاعل عكوس محفز بإنزيم ناقل للأمين تنتقل فيه زمرة أمينة من جزيء إلى آخر ، كـ في الصورة.



**185 transannular** تصاوغ حلقي  
*transannulaire* صنوية تجري في المركبات الحلقية بانتقال ذرة أو مجموعة من موقع في الحلقة إلى موقع آخر فيها.  
 انظر .tautomerism



186 transcription

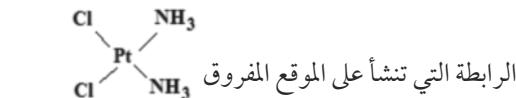
### *transcription*

اصطناع RNA وحيد الطاق ذي تسلسل قاعدي متكمال مع أحد طافق الـ DNA .  
انظر strand و DNA .

187 trans effect

effect trans-

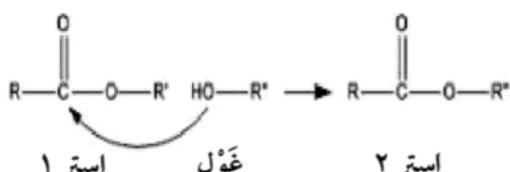
هو التأثير الذي تحدثه بعض الريبيطات في مركب تساندي في إضعاف الرابطة في الموضع المفروق،  $\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2$  بالنسبة إليها، كما في نشوء المركب من  $\text{PtCl}_4^{2-}$ . حيث توجه الريبيطة  $\text{NH}_3$  الأولى عشوائياً نحو أي من مواقع ذرات الكلور الأربع المتكاففة؛ أما الريبيطة  $\text{NH}_3$  الثانية فتتوجه نحو موقع ذرة الكلور الكهرسلبية الكائنة في الموضع المفرون بالنسبة للريبيطة الأولى، بسبب ضعف



188 transesterification

### *transésterification*

تفاعل عكوس بين إستر ومركب آخر يتقلّف فيه جذر الأسيل إلى المركب لينشئ إستراً آخر. يسمى أيضًا acyl ester interchange.



189 transference number

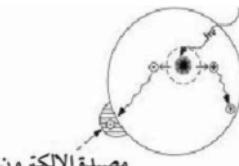
### *nombra da transfart*

Lat. transferred

عاجد: ١٠٤ حزء التبار الکا الیع محمد و آن دن ام

		- التحول من حالة إلى أخرى.
		- تحول طارئ في مستوى طاقة إلكترون ذري يرافقه فقد أو كسب كواتنوم من الطاقة.
190 <b>transferase</b>	إنزيم النقل، ترانسفيراز <i>transférase</i> Lat.transferre	<b>عنصر انتقالي</b> <i>élément de transition</i> واحد من مجموعة عناصر يتوقف فيها ملء الطبقة الإلكترونية الخارجية في دورٍ ما، ويبداً ملء طبقة أو أكثر دونها. تضم هذه المجموعات العناصر من السكانديوم (ذي العدد الذري 21) إلى النحاس (29)، ومن الإيتريوم (39) إلى الفضة (47)، ومن اللانتانوم (57) إلى الذهب (79). تشارك في هذه العناصر إلكترونات طبقتها ما قبل الأخيرة مع إلكترونات هذه الطبقة لإقامة روابطها، وتتميز بذلك بعديد درجات أكسидتها وتعدد تكافؤاتها، فتنتشأ نتيجة لذلك أيونات معقدة.
191 <b>transfer molding</b>	قولبة انتقالية <i>moulage par transfert</i> Lat.transferre	<b>نقطة انتقالية</b> <i>point de transition</i> درجة الحرارة التي يتوازن فيها شكلان بلوريان من مادة متعددة الأشكال البلورية. تسمى أيضاً .inversion point
192 <b>transferrin</b>	ناقل الحديد <i>transferrine</i>	
	غلوبيولين يبتا في مصل الدم ينقل أيونات الحديد بارباده بها إلى نقي العظام وسواه في الجسم.	
193 <b>transformation</b>	تحوّل <i>transformation</i> Lat. transformatio (v. <i>transformare</i> )	<b>شفاف</b> <i>translucide</i> Lat.translucens صفة تطلق على جسم شفاف جزئياً إذ يستقبل الضوء ويشره على نحو لا يتيح تمييز ما يقع خلفه من أشياء بوضوح.
194 <b>transient</b>	عبّار <i>transitoire</i> Lat. transiens (v. <i>transire</i> )	
	تبديل مؤقت وسريع في حالة جملة أو منظومة.	
195 <b>transition</b>	انتقال <i>transition</i> Lat.transitus	<b>انتقال، نفاذ</b> <i>transmission</i> Lat.transmissus

انقال الطاقة عَبْر جملة سطوح متوازية، ويساوي معامل الانتقال نسبة الطاقة الصادرة عن سطح الجملة الأخير إلى الطاقة الواردة على سطحها الأول.	شفافية <i>transparency</i> Lat. <i>transparentia</i> حالة كون جسم شفافاً. انظر <i>.transparent</i>
انراج انتقالٍ <i>diffraction par transmission</i> تحليلٌ يعتمد ظاهرة انراجٍ حزمٍ إلكترونية تنتقل عَبْر رقاقة أو طبقة من مسحوق دقيق لا تتعدي سمّايتها عدة عشرات المِلَّيمترات.	شفافٌ <i>transparent</i> Lat. <i>transparens</i> (v. <i>transparere</i> ) صفة جسم يجتازه الضوء، دون تشتيت ملحوظ، بحيث تُرى الأشياء التي خلفه بوضوح.
إنفاذية <i>transmittance</i> Lat.(V. <i>transmittere</i> ) - النسبة بين الطاقة المشعة الصادرة عن جسم ناقل إلى الطاقة الواردة إليه. - وهي في الكيمياء التحليلية النسبة بين شدة الضوء الصادر عن محلول معايير إلى شدة الضوء الصادر عن مذيب النقي عند تلقّي كل من محلول والمذيب المقدار ذاته من الضوء.	نُسْخَة <i>transpiration</i> <i>perspiration insensible</i> - مرور بخار مائع عَبْر الجلد أو عَبْر غشاء، مثل صدور بخار الماء عن سطوح أوراق الأشجار والنباتات. - مرور الغازات عَبْر أنابيب دقيقة أو أجسام مسامية بسبب تباين الضغط أو درجة الحرارة.
تطاير <i>transmutation</i> Lat. <i>transmutatio</i> (v. <i>transmutare</i> ) التحول الطبيعي أو الصناعي لذرات عنصر إلى ذرات عنصر آخر بنتيجة تفاعل نووي، مثل نشوء ذرة معنيزيوم من إضافة بروتون إلى ذرة صوديوم، أو نشوء ذرة نيكل من ذرة كوبالت. يُعد التفكُّك الإشعاعي للليورانيوم أحد أشكال التطاير. يسمى أيضاً <i>nuclear transformation</i> .	نقل <i>transport</i> Lat. v. <i>transportare</i> تبادل جسيمات، كالجزيئات، طاقتها الحركية وعزومها عَبْر السطوح بين طبقات متجاورة من مائع. عدد النقل <i>nombre de transport</i> . <i>transference number</i> انظر
$^{59}_{27}\text{Co} + {}^1_0\text{n} \longrightarrow {}^{60}_{27}\text{Co}$ ${}^{60}_{27}\text{Co} \longrightarrow {}^{60}_{28}\text{Ni} + {}^0_{-1}\beta + \gamma$	ما وراء اليورانيوم <i>transuranium</i> عنصر صناعي مشرع من مجموعة الأكتينيدات، عدده الذري أكبر من العدد الذري للليورانيوم (وهو 92)، ينشأ نتيجة قذف نووي. يسمى أيضاً <i>transuranic element</i>

209	<b>transverse</b> <i>transverse</i> Lat. <i>transversus</i> (v. <i>transversare</i> )	مستعرض ما يمر في اتجاه معاكس لاتجاه آخر أو معترض له.	من الأسيستوس، تستعمل مادة مقاومة للحموض في صناعة السيراميك والدهانات.
210	<b>trap</b> <i>piège</i>	مصيدة، فخ  موقع أو شذوذ في البنية البلورية لجسم صلب يرتب عليه التقاط الإلكترونات المتحركة فيها.	نرعة إبداعٌ ميلٌ نحو أمر.
211	<b>Traube's rule</b> <i>règle de Traube</i>	قاعدة تروب قاعدة تنص على أن امتزاز الفحم للحموض الدسمة المتأتلة من محاليلها المائية يزداد بازدياد الوزن الجزيئي للحموض.	ثلاثي: سابقة سابقة تدل على ما يتضمن ثلاثة أشياء أو ثلاثة مكونات من نوع واحد، مثل ذرات الكلور الثلاث في ثلاثي كلور حمض الأسيتيك <chem>CCl3COOH</chem> .
212	<b>treat (v)</b> <i>traiter</i> Lat. <i>tractare</i>	يعالج يخضع مادة لفعلٍ بغية تحسين مظهرها أو صفاتها، أو بغية تقصي بعض هذه الصفات.	ثلاثية مجموعة من ثلاثة مكونات ذات صلة فيما بينها مثل ثلاثيات دوبراینر التي كانت بداية وضع الجدول الدوري للعناصر، وهي مجموعات من ثلاثة عناصر يتوسط حسائياً الوزنُ الذري لأوسطها الوزنين الذرين لعنصرها الآخرين، مثل الثلاثية: الليتيوم (7) والصوديوم (23) والبوتاسيوم (39).
213	<b>treatment</b> <i>traitement</i>	معالجة التعامل مع مادة تعاملًا خاصًا بغية التوصل إلى نتيجة مرجوة محددة.	تجربة، حاولة اختبار إجراء للتحقق من صحته أو من دقته.
214	<b>tremolite</b> <i>trémolite</i>	تريموليت سيليكات الكالسيوم والمغنيزيوم صيغتها $\text{Ca}_2\text{Mg}_5\text{Si}_8\text{O}_{22}(\text{OH})_2$ ، توجد على شكل ابرٍ نصلية أو موشورية أو كتلاً أو تجمعات، وتعد ضربًا	ثلاثي الأزوٰء: سابقة سابقة في تسمية المركبات العضوية التي فيها جذور آزو (azo).
215	<b>trend</b> <i>tendance</i> OE. <i>trinda</i>	نرعة إبداعٌ ميلٌ نحو أمر.	ثلاثي: سابقة
216	<b>tri-</b> <i>tri-</i>	سابقة تدل على ما يتضمن ثلاثة أشياء أو ثلاثة مكونات من نوع واحد، مثل ذرات الكلور الثلاث في ثلاثي كلور حمض الأسيتيك <chem>CCl3COOH</chem> .	سابقة تدل على ما يتضمن ثلاثة أشياء أو ثلاثة مكونات من نوع واحد، مثل ذرات الكلور الثلاث في ثلاثي كلور حمض الأسيتيك <chem>CCl3COOH</chem> .
217	<b>triad</b> <i>triade, ternaire</i>	ثلاثية مجموعات من ثلاثة مكونات ذات صلة فيما بينها مثل ثلاثيات دوبراینر التي كانت بداية وضع الجدول الدوري للعناصر، وهي مجموعات من ثلاثة عناصر يتوسط حسائياً الوزنُ الذري لأوسطها الوزنين الذرين لعنصرها الآخرين، مثل الثلاثية: الليتيوم (7) والصوديوم (23) والبوتاسيوم (39).	تجربة، حاولة
218	<b>trial</b> <i>essai</i>	اختبار إجراء للتحقق من صحته أو من دقته.	تجربة، حاولة
219	<b>triazo-</b> <i>triazo-</i>	ثلاثي الأزوٰء: سابقة سابقة في تسمية المركبات العضوية التي فيها جذور آزو (azo).	ثلاثي الأزوٰء: سابقة
220	<b>triazole</b> <i>triaazole</i>	تريازول أحد أربعة مركبات خاسية الحلقة صيغتها	تريازول



$C_2H_3N_3$ ، تتميز بدلالة المواقع النسبية لذراتها (أو لذرات الأزوت فقط) في حلقتها.

221 tribasic

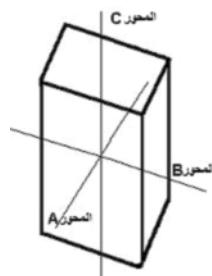
ثلاثي القاعدة

*tribasique*

- صفة لحموض في جزيئاتها ثلاثة ذرات هيdroجين قابلة للتبادل بذرات فلزية أو بجذور، مثل حمض الفسفوريك  $H_3PO_4$ .
- صفة لقواعد ولأملاح قاعدية في جزيئاتها ثلاثة مجموعات OH قاعدية يمكن أن تتفاعل مع ثلاثة جزيئات من حمض أحادي الوظيفة الحمضية.

222 triclinic

ثلاثي الميل

*triclinique*

صفة لبلورة في بنيتها ثلاثة محاور غير متساوية تقاطع فيما بينها بزوايا مائلة.

223 tridymite

تریديمیت

*tridymite*

ضربٌ وليدٌ من السيليكا النقية  $SiO_2$ ، يوجد على شكل بلوراتٍ دقيقة أو قشور عديمة اللون أو بيضاء، يعد من أنواع الكوارتز التي توجد في درجات حرارة مرتفعة ( $870^\circ S$ ).

224 triethylamine

ثلاثي إيتيل الأمين

*triethylamine*

سائل عديم اللون صيغته  $N(CH_2CH_3)_3$ ،  $(C_2H_5)_3N$ ، ذو رائحة نشادرية قوية، يغلي في الدرجة  $89.7^\circ S$ .

ويتجدد في الدرجة  $-115.3^\circ S$ ، ذواب في الماء والغُول، محرش وسامٌ، يستعمل في تقطيع البليمرات ومسرّعاً لفلكتنة المطاط، ومثبطاً للتأكل.

225 trifluoroactic acid

*acide trifluoroacétique*

سائل مدخن عديم اللون صيغته  $CF_3COOH$  واخر الرائحة، يغلي في الدرجة  $72.4^\circ S$  ويتجدد في الدرجة  $-15.25^\circ S$ ، شديد الذوبان في الماء، محرش للجلد، يستعمل مذيباً وحفازاً وكاشفاً مخبرياً.

226 triglyceride

*triglycéride*

أيٌ من إسترات طبيعية، نباتية وحيوانية، يكوّنها

الغليسروول مع حمض دسم، تُعدُّ المكون الرئيسي للزيوت والدهون، صيغتها العامة:

$CH_2 - OOC - R$   
|  
 $CH - OOC - R'$   
|  
 $CH_2 - OOC - R''$

حيث  $R$  و  $R'$  و  $R''$  جذور متآلة أو متباينة، تستعمل هذه الإسترات لتحضير الحموض الدسمة ومشتقاتها وكذلك لتحضير الغليسريدات الأحادية.

227 trigonal

*trigonal, ternaire*

مثالي

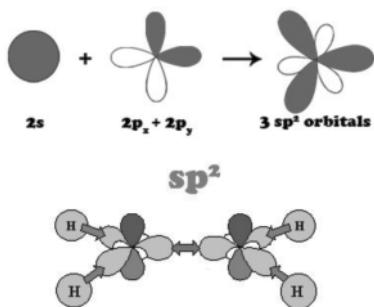
صفة تطلق على ما في بنيته ثلاثة زوايا.

228 trigonal hybridization

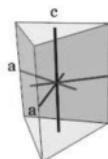
*hybridation triagonale*

تهجين مثالي

تهجين من النمط  $SP^2$  يجري بين مداريًّا ذري  $S$  ومداريًّين ذرين  $P$ ، منشأً ثلاثة مدارات هجينه تقع في مستوى المداريَّين  $P$  وتفصل الواحد عن الآخر زاويةً مقدارها  $120^\circ$ . يحدث هذا التهجين في الجزيئات التي فيها رابطة مزدوجة بين ذرتي كربون، مثل جزيء الإيتين  $C_2H_4$ .

229 **trigonal system**

منظومة مثلثية

*système trigonal*

منظومة بلورية فيها أربعة محاور ثلاثة منها متساوية الأطوال تبلغ قيم الزوايا فيما بينها  $120^\circ$ ، والمحور الرابع متعمد مع مستوى المحاور الثلاثة الأخرى، وهي غالباً جزء من منظومة سداسية.

230 **trimer**

ثلاثي الحد (مثلوث)

*trimère*

بلمر صغير يتكون جزيئه من ثلاثة جزيئات متآلة مثل ثلاثي الأوكسان وثلاثي البروبيلين. انظر .trioxane

231 **trimethylamine**

ثلاثي ميتيل الأمين

*triméthylamine*

غاز عديم اللون صيغته  $(\text{CH}_3)_3\text{N}$ ، ذورائحة نشادية، سريع التميع، يغلي في الدرجة  $-4^\circ\text{S}$  ويتحمّد في الدرجة  $-117.1^\circ\text{S}$ ، ذواب في الماء والغُول والإيتر، سام، يستعمل في تفاعلات الأصطناع العضوي وعميل تعويم وتحذير من تسرّب الغاز الطبيعي.

232 **trinitrobenzene**

ثلاثي نترو البنزين

*trinitrobenzène*

مُركب بلوري أصفر صيغته  $\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_3$ ، ينصهر

في الدرجة  $122^\circ\text{S}$ ، ذواب في الغُول والإيتر، ينفجر بالحرارة والاصدام، يحضر بصعوبة من ثلاثي نترو التولوين، أقل استعمالاً من التولوين مع أن قوته انفجاره أعظم وذلك بسبب صعوبة تحضيره، يستعمل في صناعة المتفجرات. يسمى أيضاً (TNB)  $1,3,5$ .

233 **trinitromethane***trinitrométhane*

مُركب بلوري أبيض صيغته  $\text{CH}(\text{NO}_2)_3$  الدرجة  $15^\circ\text{S}$ ، ويتفكك فوق الدرجة  $25^\circ\text{S}$ ، ذواب في الماء، ينفجر بالتسمّخ، يستعمل في صناعة المتفجرات والوقود الدافع، يسمى أيضاً nitroform.

234 **trinitrotoluene***trinitrotoluène*

مُركب بلوري أصفر صيغته  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$  في الدرجة  $80.9^\circ\text{S}$ ، ذواب في الغُول والإيتر وعديم الذوبان في الماء، يستعمل في صناعة المتفجرات ومواد التصوير ومادة متوسطة في صناعة الأصبغة.

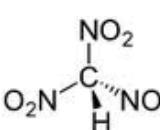
235 **trioxane***trioxane*

فورمالدهيد ثلاثي الحد صيغته  $(\text{CH}_2\text{O})_3$  يتحول إلى فورمالدهيد بسيط بنقض بلمرته بآثار من حمض معدني. انظر .trimer

## ثلاثي نترو الميثان

*trinitrométhane*

مُركب بلوري أبيض صيغته



الدرجة  $15^\circ\text{S}$ ، ويتفكك فوق

الدرجة  $25^\circ\text{S}$ ، ذواب في الماء، ينفجر بالتسمّخ، يستعمل في صناعة المتفجرات والوقود الدافع،

يسمى أيضاً nitroform.

## ثلاثي نترو التولوين

*trinitrotoluène*

مُركب بلوري أصفر صيغته  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$  في الدرجة  $80.9^\circ\text{S}$ ، ذواب

في الغُول والإيتر وعديم

الذوبان في الماء، يستعمل في صناعة المتفجرات ومواد التصوير ومادة متوسطة في صناعة الأصبغة.

## ثلاثي الأوكسان

*trioxane*

فورمالدهيد ثلاثي الحد صيغته  $(\text{CH}_2\text{O})_3$  يتحول إلى فورمالدهيد بسيط بنقض بلمرته بآثار من حمض

معدني. انظر .trimer

## 236 tripeptide

*tripeptide*

ببتيد ثلاثي الحد يُنْتَج جزئه عند حلمته ثلاثة جزيئات من حمض أميني.

## 237 triple

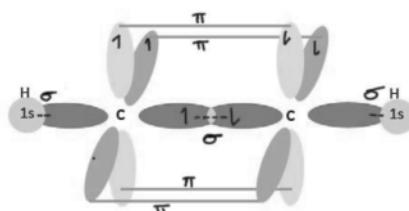
*triple*Lat.*triplus*

ما حوى ثلاثة مكونات أو ثلاث مجموعات، مثل رابطة ثلاثة، انظر .*triple bond*

## 238 triple bond

*triple liaison*

رابطة كثيرة عدم الإشباع بين ذرتي كربون في المركبات الألكينية (الأسيتيلىنية)، تتمثل في الصيغ البنوية بثلاثة خطوط أو بثلاث نقاط أو بست نقاط، كما في جزيء الأسيتيلين  $\text{HC}\equiv\text{CH}$ ،  $\text{HC}\equiv\text{CH}$  .  $\text{HC}\ddot{\text{:}}\text{CH}$



## 239 triple superphosphate

*superphosphate triple*Lat.*triplus*

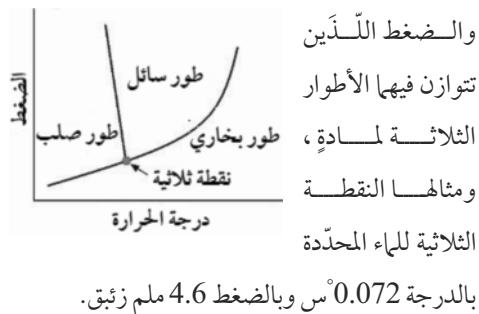
منتج حبيبي ينتج من تفاعل صخور الفسفات مع حمض الفسفوريك، يحتوي ما يقرب من 50% من وزنه حمض الفسفوريك المتأخر، يستعمل مخضباً.

## 240 triple point

*point triple*

نقطة على مخطط أطوار تتحدد بدرجة الحرارة

## ثلاثي الببتيد



## 241 triplet

*triplet*

- صفة تطلق في الأطيف على مجموعة من ثلاثة خطوط طيفية شديدة التقارب.

- مصطلح في الكيمياء الحيوية يدل على تناли ثلاثة أنسس بورينية وبريميدينية في الحموض النووي.

انظر .*triplet code*

## راموز ثلاثي

*code triplet*

الراموز الوراثي القائم على ثلاثيات الأنسس البورينية والبريميدينية، وتسمى أيضاً الرامزة: .codon.codon

## 242 triplet code

*code triplet*

الراموز الوراثي القائم على ثلاثيات الأنسس

البورينية والبريميدينية، وتسمى أيضاً الرامزة:

انظر .codon.codon

## ثلاثي الستيارين

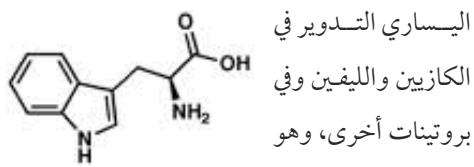
*tristearine*انظر .*stearin*

## Tritium

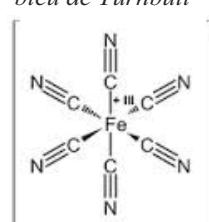
*tritium*

نظير مشع للهيدروجين عدد كتلته 3 (في نواته بروتون واحد ونترون) عمره النصفي 12.5 سنة، يحضر بقذف الليتيوم بنترؤنات منخفضة الطاقة ويتحول إلى هيليوم بإصدار الأشعة بيتاً، يستعمل قذيفةً في المسّرعات الروحية وعميل تتبعٍ واقتقاءً في الأبحاث الكيميائية الحيوية وفي أبحاث الطاقة النووية الحرارية.

245	<b>triton (t)</b> <i>triton</i> Gr.tritos	تریتون نواة ذرة التريتیوم وفيها بروتون واحد ونترونان.	250	<b>true solution</b> <i>solution, true</i>	محلول حقيقي انظر .solution, true
246	<b>trivial name</b> <i>nom courant</i> Lat.trivialis	اسم شائع	251	<b>Trouton's rule</b> <i>règle de Trouton</i>	قاعدة تروتون قاعدة تنص على أن خارج قسمة حرارة الاستبخار المولية لسائل نقى في درجة غليانه وتحت الضغط الجوى، مقدرة بالحريرة، على درجة غليانه المطلقة (في سلم كلفن) مقدار ثابت يساوى 22 تقريباً.
247	<b>tropocollagene</b> <i>tropocollagène</i>	تروبوكولاجين الوحدة البنوية الأساسية للكولاجين.	252	<b>trypsin</b> <i>trypsine</i> Gr.tryein	تريبيسين إنزيم حال للبروتين، أشد فعالية من البيسين في أوساط ضعيفة القلوية، يُنتَج ويُطرح في العصارة المعنكليبة بصورة مولد التريبيسين غير الفعال، ويجري تفعيله في الأمعاء.
248	<b>troponin</b> <i>troponine</i>	تروبوبنين معقد من ثلاثة بروتينات متصاوقة C و I و T، تعمل على تقلص عضلة القلب والعضلات غير الملساء. يزداد تحرّر المصاوغين I و T من خلايا عضلة القلب عند تأديتها، فيرتفع تركيزهما في الدم دالّين بذلك على احتشاء هذه العضلة.	253	<b>trypsinogen</b> <i>trypsinogène</i>	مولد التريبيسين سلف التريبيسين غير الفعال يفرزه البانكرياس ويتحول إلى تريبيسين فعال بتأثير إنزيمات حالة للبروتين.
249	<b>true</b> <i>vrai</i>	حقيقي ما له الخصائص الأساسية للأشياء ويتوافق مع حالتها الحقيقة.	254	<b>tryptophan</b> <i>tryptophane</i>	تريبتوفان حمض أميني أساسى صيغته $(C_8H_6N)CH_2CH(NH_2)COOH$ اليساري التدويرى في الكازيين واللليفين وفي بروتينات أخرى، وهو بلورات بيضاء قليلة الانحلال فى الماء وتنحل فى المحاليل القلوية؛ يصطنع



الانحلال في الماء وتنحل في المحاليل القلوية؛ يصطنع

	بشكله الراسيمي من الإندول. أساسي في تغذية الإنسان والحيوان.	قياس الكدورة
255	<b>tungsten (wolfram)</b> <i>tungstène</i>	تنغستين
	عنصر فلزي رمزه W عدده الذري 74 وكتلته الذرية النسبية 183.85، يقع في الفصيلة VIIb من الجدول الدوري، تكافؤاته 2، 4، 5، 6 صلب رمادي قاس، ينصلح في الدرجة 3410 °س (وهي أعلى درجة انصهار بين كل الفلزات) ويغلي في الدرجة 5927 °س، ناقل جيد للكهرباء، يتآكسد في الهواء في الدرجة 400 °س وينحل في مزيج من حمض التريك وحمض الميدروفلوريك، لا يوجد حُرّاً في الطبيعة وأكثر معادنه انتشاراً الولفريت $(\text{Fe}, \text{Mn})\text{WO}_4$ والشيليت $\text{CaWO}_4$ ، يستعمل في صنع السبائك وأسلاك المصابيح الكهربائية والأبيب الإلكترونية ونوافذ الصواريخ.	كدورة
256	<b>tunnel effect</b> <i>effet tunnel</i>	تأثير النفق، تأثير نفقى
	ظاهرة ميكانيكية كمومية تستجلّ أحياناً بمنجاح الجسيمات، كما الأمواج، في العبور من أحد جانبي حاجز كمومي إلى جانبه الآخر، مع عدم امتلاكه الطاقة اللازمة للمرور من فوق قمة الحاجز.	اضطراب
257	<b>turbid</b> <i>trouble</i> Lat. <i>turbidus</i>	كَدْرٌ
	صفة محلولٍ غائِمٍ أو غير نقى على نحو تعوزه الشفافية.	جريان مضطرب
258	<b>turbidimeter</b> <i>turbidimètre</i>	مقياس الكدورة
	جهاز لقياس كدورة السوائل بتحديد ما تفقده حزمة ضوئية عند مرورها فيه.	جريان مصطبغ
259	<b>turbidimetry</b> <i>turbidimétrie</i>	قياس الكدورة
	قياس تراكيز مواد معلقة في سائل باستعمال مقياس الكدورة.	جريان مصطبغ
260	<b>turbidity</b> <i>turbidité</i> Lat. <i>turbiditas</i>	حالة كون شيء ما كَدِراً.
261	<b>turbulence</b> <i>turbulence</i> Lat. <i>turbulentus</i>	تدفق مائع من حالة مستقرة ذات سرعة محددة إلى حالة تتغير فيها هذه السرعة تغييرًا عشوائياً.
262	<b>turbulent flow</b> <i>coulée turbulente</i>	جريان مضطرب
	تدفق مائع تتغير سرعته في نقطة منه تغييرًا كبيرًا بقيمتها وباتجاهها.	جريان مصطبغ
263	<b>Turnbull's blue</b> <i>bleu de Turnbull</i>	أزرق تورنبول
		صباغ حديدي أزرق ذو بريق نحاسي، ينتج من تفاعل ملح فري سيانيد البوتاسيوم مع ملح $[\text{Fe}_3\text{Fe}(\text{CN})_6]_2$ حديد ثانوي، يستعمل في صنع ورق الطباعة الأزرق.

## 264 turpentine (gum)

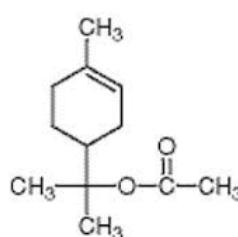
*gomme de térébenthine*

Lat.turbentina

راتين زيتى ذو لون أصفر أو بني يؤخذ من شجر الصنوبر الحى، يحوى مزيجاً من الروزين وزيت التربتين، ذو رائحة مميزة ذواب في العُول والإيترو الكلوروفورم، يعد المصدر الرئيسي لزيت التربتين والروزين. انظر .rosin.

## صمغ التربتين

## 265 turpentine oil

*huile de térébenthine*

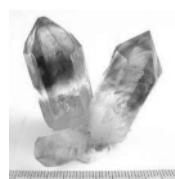
زيت أساسى طيار  
عديم اللون أو بلون  
أصفر خفيف،  
مكوناته الرئيسية  
البيتين  $C_{10}H_{16}$  وثنائي

الترین<sub>2</sub> ( $C_{10}H_{16}$ ), ذو رائحة نفاذة لا يمتزج بالماء ويتأكسد بالهواء فيحافظ قوامه؛ يحضر بالتنقير البخاري لصمغ التربتين وبالتالي خشب الصنوبر، يستعمل مذيباً ومرقاً للدهانات والورانيش وفي اصطناع الكافور والمتول.

## 266 twin crystal

*crystal macle*

OE.twinn



بلورات تكون البنية الشبكية لجزء  
أو أكثر منها صورةً مرآوية لبنية  
جزء أو أجزاء أخرى.

## بلورات توأم

## 267 twist conformation

*conformation tortue*

## تشكيل دوراني ملتوى

\* \* \*



حالة متوسطة بين هيئتي  
القارب والكرسي لمركب  
مشبع سداسي الحلقة، ذات

بنية غير مستوية تنتقل فيها من هيئه القارب إلى هيئه  
قارب آخر أو إلى هيئه الكرسي، كما في جزيء  
المكسان الحلقي الذي تكون هيئه الكرسي فيه أكثر  
ثباتاً من هيئه القارب، ويكون ثبات التشكيل  
الدوراني الملتوى وسطياً بينهما. انظر  
.chair conformation و boat conformation

## 268 Tyndall effect

*effet Tyndall*

## تأثير تندال

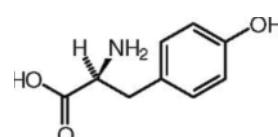
تأثير وجود الدقائق الصغيرة جداً، المعلقة في محلول غرواني والتي لا ترى مجهرياً، في عشرة حزمٍ ضوئية عند مرورها في محلول.

## 269 tyrosine

*tyrosine*

## тирозин

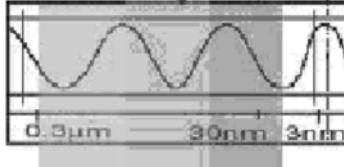
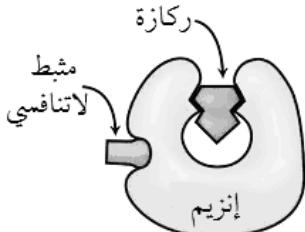
حمض أميني غير أساسى صيغته  
 $HOC_6H_4CH_2CH(NH_2)COOH$ ، يوجد في العديد  
من البروتينات  
بثلاثة متاصواغات  
ضوئية، يحضر  
اليساري التدوير



بحلمة الكازيين والفبروين، وهو أساسى للنمو يكون على هيئه بلورات بيضاء ذوابة في الماء، قليلة الذوبان في العُول وعديمة الذوبان في الإيترو، ويصنع بشكله الراسيمي. انظر .racemic

# - U -

<b>1 ultimate</b>	أقصى، حدي	<b>6 ultrafilter</b>	مرشح فائق
<i>ultime</i>		<i>ultrafiltre</i>	
Lat. <i>ultimatus</i> (v. <i>ultimare</i> )		مرشح دقيق المسام أو شبه منفذ يستعمل لترشيح	
ما يدل على نهاية المطاف في إجراء.		المحاليل الغروانية فيوقف الدقائق المبعثرة ويسمح	
<b>2 ultimate analysis</b>	تحليل حدي		بمرور السائل.
<i>analyse finale</i>			
تحليل يتضمن تعين النسب المئوية للعناصر المكونة			
لرَكَبِ كيميائي.			
<b>3 ultimate recovery</b>	الاستخراج الأقصى	<b>7 ultrafiltration</b>	ترشيح فائق
<i>récupération finale</i>		<i>ultrafiltration</i>	
الإنتاج الكلي من المنتجات النفطية المقدر		عملية فصل تُقْسِرُ فيها جزيئات المذيب، التي تقلّ	
استخراجهما من مَكْمُنٍ خلال عمره الإنتاجي.		أبعادها كثيراً عن أبعاد جزيئات المذاب، على المرور،	
<b>4 ultra</b>	فوق، فائق		بتأثير قوة ضاغطة، عبر مرشح فائق.
<i>ultra</i>			
Lat. <i>ultra</i>			.ultrafilter انظر
ما يتجاوز العادي المألوف أو الحدود المعتمدة.			
.ultracentrifuge انظر			
<b>5 ultracentrifuge</b>	نبادة	<b>8 ultraforming</b>	تحسين فائق
<i>ultracentrifugeuse</i>		<i>ultraforming</i>	
نبادة سريعة تولّد قوة قد تصل إلى 250000 مرّة		إجراء تحسينٍ تَحْفيِزِيٍّ يهدف إلى رفع نسبة الأوكتان	
قوة الثقالة. تستعمل في فصل وإراساب الدقائق		في المنتجات النفطية.	
الغروانية والصغيرة جداً من محاليلها، وكذلك في			
دراسة توزّع الدقائق بدلالة أوزانها الجزيئية، وفي			
دراسة بنيِّجزيئات الكبُرية (المicroية)، مثل			
البروتينات والحموض النوويَّة والفيروسات.			
.centrifugation انظر			
		<b>9 ultramicroscope</b>	مجهر فائق
		<i>ultramicroscope</i>	
		مجهر جرى تطويره منذ العام 1903، قوله الأساسي	
		حزمة ضوئية قوية من مصباح قويٍّ تُبَارِأُ بإماراتها	
		عبر عدستين فضيء بمفعول تندال العينة المراد فحصها	
		على نحو يتيح تمييز دقات غروانية معلقة بقياس 5	
		ميكرُون، دون فصل الجسيمات بدلالة أشکالها	
		وقياساتها. يستعمل في دراسة المعلقات الغروانية،	
		وقد تضاءلت أهميته منذ ظهور المجهر الإلكتروني.	
		.dark field microscope يسمى أيضاً	
		.tyndall effect انظر	

<b>10 ultrasonic</b>	فوق صوتي <i>ultrasonique</i>	ما ارتبط بالتأثيرات الصوتية الناجمة عن ترددات تقع فيما بعد الترددات المسموعة أي التي يزيد تواترها عن 20000 هرتز، أو ما دلّ عليها. تستعمل الترددات فوق الصوتية في تحريّي الخصائص الفيزيائية للبلمرات السائلة وفي تحديد أوزانها الجزيئية وفي تحريض التفاعلات الكيميائية، وتقع أهم استعمالاتها في مجال التشخيص الطبي.	ضوء فوق البنفسجي <i>lumière ultraviolette</i> انظر <b>ultraviolet</b>
<b>11 ultraviolet</b>	فوق البنفسجي <i>ultraviolet</i>	إشعاعات كهرطيسية تقع أطوالاً الموجية بين 3.6 و400 نانومتر (أي بين الأطوال الموجية للأشعة السينية وأطوال الأشعة المرئية) منها إشعاعات قريبة تقع أطوالاً بين 200 و400 نانومتر، وإشعاعات بعيدة تقع أطوالاً بين 3.6 و200 نانومتر.	غير مقيّد، غير مربوط <i>non lié</i> غير مرتبط فيزيائياً أو كيميائياً.
			
		فوق البنفسج فوق البنفسج فوق البنفسج الأبعد البعيد القريب	
<b>12 ultraviolet absorber</b>	ماصٌ للأشعة فوق البنفسجية <i>absorbeur d'ultraviolet</i>	مواد تتصبّط الطاقة المشعة في مجال الأشعة فوق البنفسجية وتحولها إلى طاقة حرارية، تضاف هذه المواد إلى المركبات غير المشبعة في اللدائن والمطاط للتخفيف من تأثيرها بالأأشعة الضوئية ومن تفككها اللاحقين. من هذه المواد البنزووفونون والبنزوتريازول.	مبدأ الارتياح <i>principe d'incertitude</i> مبدأ وضعيه هايزنبرغ ينص على عدم إمكان تحديد سرعة الإلكترون وموقعه على مدارٍ ذري بدقة في آن واحد. أدى اعتماد هذا المبدأ إلى وضع نظرية ذرية يُنظر إلى الإلكترون فيها من خلال اعتبارات إحصائية.
<b>13 ultraviolet light</b>	<i>lumière ultraviolette</i>		
<b>14 ultraviolet spectrum</b>	طيف فوق البنفسجي <i>spectre ultraviolet</i>	طيف يتميز بأطوال موجية قصيرة وطاقات كمومية عالية بالمقارنة بطياف الأشعة المرئية.	
<b>15 un-</b>	<i>un-</i>	سابقة تدل على النفي كما في (unsaturated) غير مشبع، و( <i>unstable</i> ) غير مستقر.	
<b>16 unbound</b>	<i>non lié</i>		
<b>17 uncertainty principle</b>	مبدأ الارتياح <i>principe d'incertitude</i>		
<b>18 uncompetitive enzyme inhibition</b>	تشييط إنزيمي لا تنافسي <i>inhibition enzymatique non compétitive</i>	نمط من تشييط الإنزيم قليل الشيوع يحتُرُ في المثبت فعالية الإنزيم بارتباطه بمعقد الإنزيم-الركازة.	

<b>19 undecanoic acid</b>	حمض الأنديكانيك <i>acide undécanoïque</i>	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{COOH}$	حمض بلوري عديم اللون ذواب في العُوْل والإيتار عديم الذوبان في الماء، ينصلب في الدرجة 29°س، يستعمل مُرَكَّباً وسطياً في تفاعلات الاصطدام الكيميائي.	$\text{Na}_2\text{CO}_3$ ، ينتج من تفككه أيونان أحادي التكافؤ ( $\text{CO}_3^{2-}$ ) وأيون ثانوي التكافؤ ( $\text{CO}_3^{+}$ ).
<b>20 undercutting</b>	قطف مُبْتَسِر <i>sous-interrompu</i>		أخذ القُطارة من برج التقطرير في درجات حرارة أدنى من الحد النهائي لدرجة غليانها للحيلولة دون اختلاطها بالمركبات التالية لها التي ستقتصر مباشرة بعد ذلك الحد.	منتظم
<b>21 undervacuum</b>	تحت الفراغ <i>sousvide</i>		عملية تُجرى بمعزل عن الهواء.	ما خلا من أي تغيير أو تبدل أو تنوع في شكله أو في تركيبه.
<b>22 undulatory mechanics</b>	ميكانيك موجي <i>mécanique ondulatoire</i>		علمٌ تطور من نظرية في بنية المادة تضفي على الجسيمات الأولية (الإلكترونات والبروتونات والنترонات) خصائص موجية تُفسّر بدلاتها بنية المادة تفسيراً كمومياً.	تفاعل أحادي الجزيء <i>réaction unimoléculaire</i>
<b>23 uni</b>	أحادي / وحيد <i>mono, uni</i>		ما دل على شيء واحد مثل أحادي الاتجاه، أو ما تكون من شيء واحد مثل أحادي الذرة وأحادي الخلية.	تفاعل كيميائي يعاد فيه ترتيب مكونات جزيء واحد كما في تفاعل التفكك:
	Lat. unus			$\text{N}_2\text{O}_{4(g)} \rightleftharpoons 2\text{NO}_{2(g)}$
<b>24 univalent</b>	تكافؤ ثنائي - أحادي <i>monobivalent</i>		تكافؤ مركب كهري مثل كربونات الصوديوم	واحدة
				مقدار محدد من نوع ما، مثل الطول والزمن والحرارة، يعتمد معياراً لقياس مقادير أخرى منه.
				واحدة خلوية
				متعدد وجوه بسيط يُنشئه بتكراره الشبكة التي تجسد الخصائص البنوية للبلورة.
				عملية أولية
				عملية فيزيائية تجري في الإنتاج الصناعي لمواد كيميائية، من أمثلتها الترشيح والتبيخ والتقطير وانتقال الحرارة.
				طريقة أولية
				تفاعل كيميائي خاص يجري في الإنتاج الصناعي لمواد كيميائية مختلفة، من أمثلته الأكسدة والحلمية والأسرة والنترة.

<b>31 unitary</b>	واحدٍ	<b>38 universal gas law</b>	قانون الغازات العام
<i>unitaire</i>		<i>loi universelle des gas</i>	<i>.gas law</i>
ما له خصائص الواحدة فلا يقبل الانقطاع أو الانقسام.			انظر
<b>32 unity</b>	وحدة	<b>39 universal indicator</b>	مؤشر عام
<i>unité</i>		<i>indicateur universel</i>	
Lat. <i>unitus</i> (v. <i>unire</i> )		مزيج من عدة مشعرات حمضية - قاعدية يتبدل لونه	
حالة أو صفة شيء أو أشياء تعتبر وحدة واحدة		في مجالات قيم pH المختلفة. توفر تجاريًا أنواع عدّة	
بمجملها.		منه، من بينها مشعر يتبدل لونه كما هو مبين فيما يلي:	
<b>33 univalent</b>	أحادي التكافؤ		
<i>univalent</i>			
ما له تكافؤًّاً أحاديًّاً مثل عنصر تتحدد ذرة منه مع ذرة			
هيدروجين واحدة.			
<b>34 univariant</b>	أحادي المتحول	<b>40 unpaired electron</b>	إلكترون غير متزاوج
<i>univariant</i>		<i>électron non apparié</i>	
ما له درجة حرية واحدة، يستعمل هذا المصطلح في		إلكترون يشغل مدارياً ذريًا بمفرده، مثل	
وصف الجمل الفيزيائية - الكيميائية.		الإلكترونين 2P في ذرة الأكسجين: $\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$	
انظر rule bivariate.		إلكترون غير متزاوج	
<b>35 universal</b>	عام		
<i>universel</i>			
Lat. <i>universalis</i>			
ما كان غير مقيد نسبيًا في تطبيقاته وفي شموله.			
انظر universal constant.			
<b>36 universal constant</b>	ثابتة عامة	<b>41 uns- (unsym-)</b>	غير متناظر
<i>constante universelle</i>		<i>uns-</i>	
ثابتة فيزيائية شاملة في عموميتها وتطبيقاتها ومعتمدة		سابقة هي مختصر للمصطلح unsymmetrical	
في الصيغ الفيزيائية، مثل سرعة الضوء (c) وشحنة		تدل في بنية المركبات العضوية على الحالة التي	
الإلكترون (e) وثابتة بلانك (h).		توتر في بها المستبدلات على نحو غير متناظر	
<b>37 universal gas constant</b>	ثابتة الغازات العامة		
<i>constante universelle des gas</i>			
انظر gas constant.			

لون المشعر	أحمر	برتقالي - أصفر	أخضر	أزرق	بنفسجي
pH المجال	3≥-≥0	6≥-≥3	7	11≥-≥8	14≥-≥11

**40 unpaired electron** إلكترون غير متزاوج

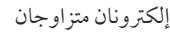
*électron non apparié*

إلكترون يشغل مدارياً ذريًا بمفرده، مثل الإلكترونين 2P في ذرة الأكسجين:  $\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$

إلكترون غير متزاوج



إلكترون متزاوج



إلكترون متزاوج



إلكترون متزاوج

توازى هذه الإلكترونات فيما بينها فتشاء في الجزيء خصائص مغنتيسية طردية.

**41 uns- (unsym-)** غير متناظر

*uns-*

سابقة هي مختصر للمصطلح unsymmetrical تدل في بنية المركبات العضوية على الحالة التي تتوضع فيها المستبدلات على نحو غير متناظر بالنسبة للهيكل الكربوني أو لمجموعة وظيفية، مثل صيغة ثائي كلور الإيتان غير المتناظر  $\text{CH}_3\text{CHCl}_2$   $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ .

خلافاً لصيغته المتناظرة.

**42 unsaturated compound** مُرَكَّب غير مشبع*composé non saturé*

مُرَكَّب سلسلـي أو حلقي في بنـته روابـط غـير أحـادـية (مزـدوـجة أو ثـلـاثـيـة) بـين ذـراته و خـاصـة بـين ذـرات الـكـربـون.

**43 unsaturated solution** محلول غير مشبع*solution non saturée*

مـحلـول يـمـكـن حلـّ مـقـادـير إـضـافـيـة مـن المـادـة المـذـابـة فـيـهـ.

**44 unsaturation** عدم إشباع*non saturation*

- حالـة جـزـيءـيـة بـين ذـراتـهـ، و خـاصـة ذـراتـ الـكـربـونـ، روـابـطـ مـزـدـوـجـةـ أوـ ثـلـاثـيـةـ، يـدلـ عـلـيـهـاـ فيـ الصـيـغـةـ الـبـيـنـيـةـ لـلـجـزـئـاتـ بـخـطـوـطـ مـتـواـزـيـةـ بـيـنـ ذـرـاتـ أـوـ بـنـقـاطـ، كـمـاـ فيـ جـزـيءـ الـبـوتـادـينـ  $\text{CH}_2:\text{CHCH:CH}_2$ ـ أوـ  $\text{H}_2\text{C}=\text{CHCH=CH}_2$ ـ.

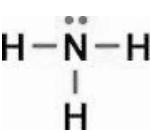
- حالـة محلـولـ يـمـكـن حلـّ مـقـادـير إـضـافـيـة مـنـ المـذـابـةـ فـيـهـ.

**45 unshared electron** إلكترون غير مشارك*électron non partagé*

إـلـكـتروـنـ فيـ طـبـقـةـ التـكـافـؤـ الـخـارـجـيـةـ فيـ ذـرـةـ مـاـ لاـ يـشـارـكـ فيـ قـيـامـ رـابـطـةـ تـشـارـكـيـةـ كـمـاـ فيـ إـلـكـتروـنـاتـ ذـرـةـ الـأـكـسـيـجـنـ الـأـرـبـعـةـ الـتـيـ تـشـكـلـ زـوـجـينـ غـيرـ مـتـشـارـكـينـ.

**46 unshared electron pair** زوج إلكتروني*paire d'électrons non partagée*

زـوـجـ إـلـكـتروـنـيـ يـشـغلـ مـدارـيـاـ ذـرـيـاـ فيـ طـبـقـةـ التـكـافـؤـ الـخـارـجـيـةـ دونـ آنـ يـشـارـكـ فيـ تـشـكـيلـ رـابـطـةـ كـيمـيـائـةـ.

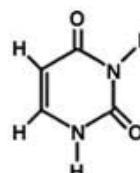


كـمـاـ فيـ جـزـيءـ الـأـمـونـيـاـ  $\text{NH}_3$ ـ.

**47 uracil***uracile*

مـُرـكـبـ قـاعـديـ بـيرـيمـيـدـيـنـيـ مـتـغـاـيـرـ الـحـلـقـةـ يـوـجـدـ فـيـ الـR~N~Aـ دـوـنـ الـC~H~O~N~C~H~C~Hـ صـيـغـتـهـ

$\text{HNC(O)NHC(O)CHCH}$ ـ، وـهـوـ أـحـدـ مـكـوـنـاتـ



الـحـمـوـضـ الـرـبـيـيـةـ الـنـوـوـيـةـ وـقـائـمـ الـإـنـزـيمـاتـ (ـجـ تـقـيمـ الـإـنـزـيمـ)، يـوـجـدـ عـلـىـ شـكـلـ إـبـرـ بـلـوـرـيـةـ صـفـرـاءـ، يـنـصـهـرـ

مـتـفـكـكـاـ فـيـ الدـرـجـةـ 335ـSـ ذـوـابـ فـيـ الـمـاءـ الـحـارـ وـفـيـ الـقـلـوـيـاتـ، عـدـيـمـ الـذـوبـانـ فـيـ الـغـوـلـ وـالـإـيـتـرـ، يـحـضـرـ بـحـلـمـهـةـ الـحـمـوـضـ الـنـوـوـيـةـ وـبـتـفـاعـلـ الـبـوـلـةـ مـعـ أـسـيـتـاتـ فـورـمـيـلـ الـإـتـيـلـ، وـيـسـتـعـمـلـ فـيـ الـأـبـحـاثـ الـبـيـولـوـجـيـةـ. اـنـظـرـ RNAـ وـ DNAـ.

**48 uranium***uranium*

عـنـصـرـ فـلـزـيـ منـ زـمـرـةـ الـأـكـتـينـيـدـاتـ رـمـزـهـ Uـ عـدـدـ الـذـرـيـ 92ـ وـكـتـلـهـ الـذـرـيـةـ النـسـبـيـةـ 238.029ـ تـكـافـؤـاهـ 3ـ وـ4ـ وـ6ـ يـقـعـ فـيـ الفـصـيـلـةـ IIIbـ مـنـ الـجـدـولـ الدـورـيـ لـهـ ثـلـاثـةـ نـظـائـرـ مـشـعـةـ يـنـصـهـرـ فـيـ الدـرـجـةـ 1133ـSـ وـيـغـليـ فـيـ الدـرـجـةـ 3818ـSـ، يـتـقدـ تـلـقـائـيـاـ

فـيـ الـمـوـاءـ وـيـتـفـاعـلـ مـعـ مـعـظـمـ الـلـافـلـزـاتـ وـمـعـ الـمـاءـ وـالـحـمـوـضـ وـفـوـقـ الـأـكـاسـيـدـ وـخـامـلـ تـجـاهـ الـقـلـوـيـاتـ، وـهـوـ مـصـدـرـ لـلـنـظـيرـ الـقـابـلـ لـلـانـشـطـارـ  $^{235}\text{U}$ ـ وـالـنـظـيرـ  $^{238}\text{U}$ ـ الـذـيـ يـنـتـجـ الـبـلـوـتـوـنـيـومـ بـاـمـتـصـاصـهـ نـتـرـوـنـاـ أوـ أـكـثـرـ، يـسـتـعـمـلـ فـيـ وـحدـاتـ تـولـيدـ الطـاقـةـ الـكـهـرـيـائـيـةـ.

**49 uranium-233***uranium-233*

نظير لليورانيوم قابل للانشطار رمزه  $^{233}\text{U}$ ، يُصطنع بقذف التوريوم 232 بالنترونات، عمره النصفية  $10 \times 1.62^5$  سنة، يستعمل وقوداً ذريّاً.

**233 يورانيوم****50 uranium-234***uranium-234*

نظير طبيعي لليورانيوم، رمزه  $^{234}\text{U}$ ، عمره النصفية  $10 \times 2.48^5$  سنة، يفصل عن عنصر اليورانيوم بالاستخلاص بأكسيد ثلاثي أوكتيل الفسفين؛ يستعمل في الأبحاث النووية وفي كواشف الانشطار لعدّ النترونات السريعة..

**234 يورانيوم****51 uranium-235****235 يورانيوم***uranium-235*

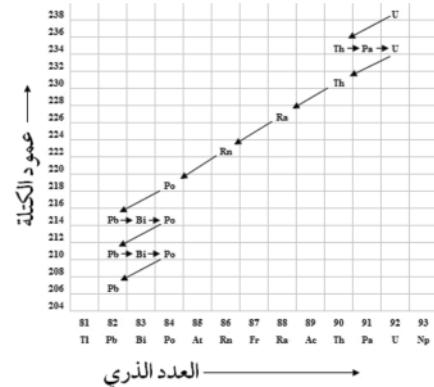
نظير طبيعي لليورانيوم رمزه  $^{235}\text{U}$ ، يوجد في عنصر اليورانيوم بنسبة 0.7% فقط، ويفصل عنه بعدة طرق مثل الانتشار الغازي، باستعمال سداسي فلوريد اليورانيوم، والتَّبَذُّل الغازي والفصل الكهربائي، عمره النصفية  $10 \times 7.13^8$  سنة، كان مصدر الطاقة في القنبلة الذرية الأولى التي أُقيمت على اليابان. انظر  $\text{UF}_6$  uranium hexafluoride.

**52 uranium-238****238 يورانيوم***uranium-238*

النظير الأكثر انتشاراً لليورانيوم، إذ تبلغ نسبته 99% في عنصر اليورانيوم، رمزه  $^{238}\text{U}$ ، لا يقبل الانشطار لكنه يعطي البلوتونيوم 239 القابل للانشطار بقذفه بالنترونات في مفاعل نووي؛ عمره النصفية  $10 \times 4.51^9$  سنة.

**53 uranium decay series**  
*série de dégradation de l'uranium*

سلسلة العناصر الوسطية المتعاقبة الناتجة عن التفكك المشع التلقائي لعنصر اليورانيوم الطبيعي والتي تنتهي بعنصر الرصاص، من أفرادها الراديوم والرادون.

**54 uranium, depleted***uranium épuisé*

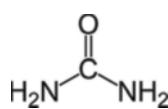
يورانيوم تم تخلیصه من معظم ما يحويه من النظير 235 لتصل نسبة فيه إلى أقل من قيمةه في اليورانيوم الطبيعي البالغة 0.7%. استعمل سابقاً في المشافي لحجب الأشعة السينية، ويستعمل حالياً في صنع بعض أنواع القذائف.

**55 uranium,enriched***uranium enrichi*

يورانيوم أضيفت إليه بضعة أجزاء بمائة من النظير 235 فأصبح أكثر غنى به من اليورانيوم الطبيعي.

**56 uranium hexafluoride**  
*hexafluorure d'uranium*

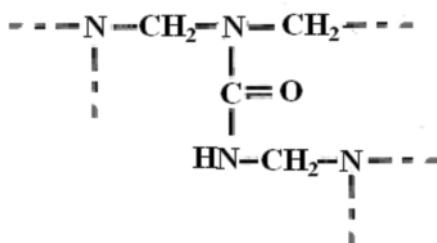
سداسي فلوريد اليورانيوم  $\text{UF}_6$  مركب بلوري طبار عديم اللون صيغته  $\text{UF}_6$  ينصدر في الدرجة  $64.5^\circ\text{S}$  تحت ضغط 2 جو، ذواب في البروم السائل وفي رباعي كلوريد الكربون، يتفاعل بشدة مع الماء والغُول والإيتير، أكال شديد، يستعمل في فصل نظائر اليورانيوم بطريقة الانتشار الغازي.

**57 urea***urée*

أول مُرَكَّب عضوي جرى اصطناعه (1824) صيغته  $\text{NH}_2\text{CONH}_2$ ، يصنعه الكبد من الأمونيا وهو نهاية استقلاب البروتينات، ينصلح في الدرجة  $132.7^\circ\text{S}$  ويتفكك قبل غليانه، ذواب في الماء والغَوْل والبنزين قليل الذوبان في الإيتير وعديمه في الكلوروفورم، يُصطنع بتسخين الأمونيا السائلة مع ثانئي أكسيد الكربون بين الدرجتين  $160^\circ\text{S}$  و $200^\circ\text{S}$  وتحت ضغط 1700-3000 باوند/إنش مربع، حيث تنشأ كربامات الأمونيوم  $\text{NH}_4\text{CO}_2\text{NH}_2$  التي تتفكك تحت ضغط أدنى إلى بولة وماء. يستعمل خصّبًا ومادة وسطية في الصناعات الكيميائية ولاصقاً ومثبّتاً للمتفجرات.

**58 urea-formaldehyde***urée-formaldéhyde*

منتج تفاعل البولة مع الفورمالدهيد، في بنائه أكثر من جزء بولة لكل جزء فورمالدهيد، يستعمل خصّبًا بسبب نسبة الأزوٰت المرتفعة فيه وعدم انحلاله في الماء وتفتككه التدريجي اللاحق في التربة محـرـراً الأزوٰت المنحل.

**59 ureaformaldehyde resin***résine urée-formaldehyde*

راتين البولة-

ألدھيد النمل

صنف شديد الأهمية من الراتينات الأمينة ترتبط البولة فيه بالفورمالدهيد، فتشاً مركبات وسطية تحول بالتسخين تحت ضغط مرتفع وبوجود حفاز إلى راتين متصل حراريًا.

بورياز

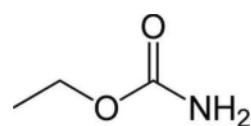
**60 urease***uréase*

إنزيم بلوري يحفز حلّمة البولة إلى أمونيا وثنائي أكسيد الكربون، يُصطنع في العديد من الجراثيم وفي بذور بعض النباتات.

بوريتان

**61 urethane***uréthane*

الوحدة البنوية المتكررة في راتين متعدد الاليوريتان، صيغتها  $\text{CO}(\text{NH}_2)\text{OC}_2\text{H}_5$ ، وهي بلورات عديمة اللون أو مسحوق أبيض ينصلح في الدرجة  $49^\circ\text{S}$  ويغلي في الدرجة  $180^\circ\text{S}$ ، ذواب في الماء والغَوْل والإيتير والكلوروفورم يُصطنع بتسخين الإيتانول ونترات البولة بين الدرجتين  $120^\circ\text{S}$  و $130^\circ\text{S}$ ، ومن تفاعل كربونات الإيتيل والأمونيا، يستعمل مادة وسطية في صناعة مواد صيدلانية وفي صنع مبيدات حشرية وفطرية. انظر polyurethane.

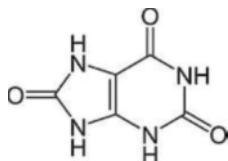


حمض الاليوريك (البول)

**62 uric acid***acide urique*

حمض بلوري أبيض اللون صيغته  $\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_3$  يوجد على شكلين: كيتوني وإنولي، ويعد المنتج النهائي لاستقلاب البورين لدى الإنسان والشدييات، ذواب في حمض الكبريتيك الساخن، وفي الغليسروول وأسيتات الصوديوم، قليل الذوبان

جداً في الماء وعديمه في الغول والإيتير، يحرر سيانيد الهيدروجين الشديد السمية عند تسخينه، يستعمل في تفاعلات الاصطناع العضوي. انظر purine.



## 63 uricase

## بوريكاز

*uricase*

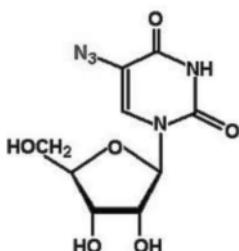
إنزيم يعزّز أكسدة حمض البول إلى الأنتوين  $C_4H_4N_4O_3$  وثنائي أكسيد الكربون ومنتجات أخرى، يوجد في الكبد والكليل في معظم الثدييات عدا الإنسان والغوريالاً ما يجعلهما عرضة للإصابة بداء النقرس (داء الملوك). يسمى أيضاً uric oxidase.

## 64 uridine

## بوريدين

*uridine*

نكلوزيد الاليوراسييل صيغته  $C_9H_{12}N_2O_6$  وهو مكون للحمض النووي التسوبي (RNA) ولبعض تمايز الإنزيمات، ينصهر في الدرجة  $165^{\circ}\text{C}$  ذواب في الماء قليل الذوبان في الغول الممدد وعديمه في الغول القوي، يؤدي دوراً مهماً في استقلاب الكربوهيدرات ويستعمل في الأبحاث الكيميائية الحيوية.



## 65 urinic acid

*acide urinique*

أحد صنف مركبات شبيهة بالسكريات وتختلف عنها بأكسدة المجموعة الغولية المرتبطة بذرة الكربون الأخيرة فيها، إلى مجموعة كربوكسيلية. أهم أفرادها حمض

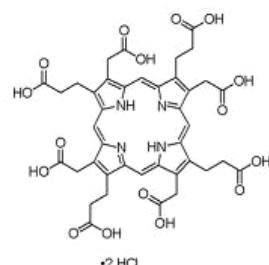
. $\text{COOH(CHOH)_4CHO}$  الغلوكورونيك

## 66 uroporphyrin

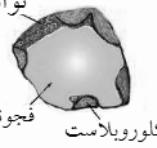
*uroporphyrine*

أحد أربعة مصاواغات بورفيرينية لا تحتوي فلزاً في جزيئاتها، إلا أنها تحتوي أربعة جذور من حمض الأسيتيك  $-\text{CH}_2\text{COOH}$  - وأربعة جذور من حمض البروبيونيكي  $-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$  - مرتبطة بالنواة البورفينية.

بوروفيرين



# - V -

<b>1 vacancy</b>	سُغور	تَوَضُّع كساٍ فلزِي بتخيير الفلز في الخلاء وتكتيفه لاحقاً فوق سطح الفلز أو اللدين المراد كساً به.
<i>lacune</i>		تقع ثخانة الكسا بين 0.01 و 3 ملم.
Lat. vacatio (v.vacare)		
- عيب في بلورة سببه خلوّ موقع في شبكتها من ذرة أو من أيون.		
- غياب إلكترون أو أكثر من الطبقة الخارجية في ذرة.		
<b>2 vaccine</b>	لِقَاح	<b>6 vacuum distillation</b> تقطير في الخلاء
<i>vaccin</i>		<i>distillation sous vide</i>
Lat. vaccinus		تقطير يجري تحت ضغط أحفض من الضغط الجوي (دون الوصول إلى حالة التقطير الجزيئي) وذلك لخفض درجات غليان المركبات المقطرة ذات درجات الغليان المرتفعة أو التي تفكك دورق تقطير
مستحضر من جراثيم ميتة أو موهنة أو من فيروسات أو أجزاء منها يحقن في الإنسان أو الحيوان لتوليد مناعة فعالة من مرض محدد، دون أن يحرّض الإصابة بهذا المرض.		بحلقة درجات الحرارة المرتفعة، مثل قطارات النفط الثقيلة والحموض الدسمة والفيتامينات وذلك للحيولة دون تفككها. انظر molecular distillation.
<b>3 vacuole</b>	فجوة	<b>7 vacuum drying</b> تجفيف في الخلاء
<i>vacuole</i>		<i>désséchage sous vide</i>
Lat. vacuum		تجفيف مادة صلبة في درجات حرارة منخفضة نسبياً لتجنب تعريض المادة المجففة الحساسة للتلف في درجات حرارة مرتفعة. انظر freeze drying.
نواة	تجويف صغير في نسيج عضوية	
	حياة يحيى هواء أو سائلًا.	
<b>4 vacuum</b>	خلاء	<b>8 vacuum forming</b> تشكييل في الخلاء
<i>vide</i>		<i>formation sous vide</i>
Lat. vacuus		تشكييل صفيحة من لدين حراري بتسخينها إلى أعلى من درجة انصهارها وصبها في قالب تحت ضغط يُحدث بالإخلاء أو بسواء، وأخذها منه بعد تبريدها إلى ما دون درجة تلينها. تطبق هذه الطريقة على المواد
حيز يكون الضغط فيه أدنى بكثير من الضغط الجوي المعتمد بحيث لا تؤثر كمية الغاز المتبقية فيها بجري فيه.		
<b>5 vacuum deposition</b>	تَوَضُّع في الخلاء	
<i>déposition sous vide</i>		

الأكريليك والفنولية والسيلولوزية ومتعددات الفينيل ومتعددات الستيرين. تسمى أيضًا *.thermoforming*

**9 valence تكافؤ**

*valence*

Lat. *valens* (v.*valere*)

عدد صحيح يدل على قوة ارتباط عنصر مع عناصر أخرى، ويحدد بعدد الروابط بين ذرة منه وذرات تلك العناصر في التفاعلات الكيميائية، لهذا العدد في المركبات اللاعضوية قيمة موجبة أو سالبة بحيث يكون المجموع الجبري للأعداد تكافؤ ذرات عناصر المركب معدوماً، وتسمى الأعداد السالبة أعداد التكافؤ القطبى. يسمى أيضاً *valency* و *valence number*. انظر *oxidation number*.

**10 valence bond رابطة التكافؤ**

*liaison de valence*

الرابطة الناشئة من إلكترونيين يتميّز الوحدة منها إلى إحدى الذرتين المرتبطتين.



**11 valence electrons إلكترونات التكافؤ**

*électrons de valence*

إلكترون واحد أو أكثر في الطبقة المدارية الخارجية غير المكتملة لذرة عنصر، يتشارك في بناء روابط كيميائية مع إلكترونات تكافؤ أخرى من ذرات أخرى. تقع إلكترونات التكافؤ في الطبقة المدارية الخارجية في ذرات

عنصر الفصائل الرئيسية في الجدول الدوري، ويمكن أن تقع في الطبقة غير الخارجية في ذرات العناصر الانتقالية، ويساوي عددها رقم الفصيلة التي يقع فيها العنصر. وهذه الإلكترونات هي الأعلى طاقة في الذرة، وهي من ثم الأكثر فعالية.

عنصر الفصائل الرئيسية في الجدول الدوري، ويمكن أن تقع في الطبقة غير الخارجية في ذرات العناصر الانتقالية، ويساوي عددها رقم الفصيلة التي يقع فيها العنصر. وهذه الإلكترونات هي الأعلى طاقة في الذرة، وهي من ثم الأكثر فعالية.

**12 valence number عدد التكافؤ**

*nombre de valence*

انظر *valence*

**13 valence shell طبقة التكافؤ**

*couche de valence*



الطبقة المدارية الخارجية في ذرة التي تحتوي على إلكترونات تكافؤها.

**14 valence-bond method طريقة رابطة التكافؤ**

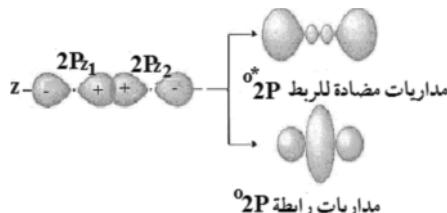
*méthode de la liaison de valence*

طريقة في الكيمياء التساندية لتقدير حالات تأكسد الذرات، تحدد تكافؤ ذرة بمجموع إلكترونات تكافؤها إذا ما استعملت كلها في بناء روابط كيميائية مع ذرات أخرى، أي بمجموع روابط الإلكترونات غير إلكترونات الأزواج الإلكترونية غير المشاركة التي تعرف بالأزواج الإلكترونية المنعزلة. انظر *lone pair*.

**15 valence-bond theory نظرية رابطة التكافؤ**

*théorie de la liaison de valence*

نظرية في تفسير تكون المركبات الكيميائية تشرط لقيام روابط تكافؤ بين ذرات جزيئتها توفر زوج من إلكترونات التكافؤ تقدم كل واحدة من الذرتين أحد إلكترونيه، كما تشرط توجهها ملائمة للمداريات الذرية، يؤمن أفضل تراكب أو تغطية بينها مما يتيح إنشاء روابط  $\sigma$  و  $\pi$  تبعاً لطبيعة التغطية المدارية.



البروتينات ويعُضّطّن. يستعمل وسَطٌ زرعٌ وفي الأبحاث الكيميائية الحيوية والغذائية.

**16 valency** تكافؤ

*valence*

Lat. *valentia*

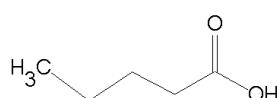
.*valence*

انظر

**17 valeric acid** حمض الفاليريك

*acide valérique*

حمض عضوي صيغته  $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COOH}$ , سائل عديم اللون ذو رائحة نافذة يغلي في الدرجة  $185.4^\circ\text{S}$  ويتجفّد في الدرجة  $-34^\circ\text{S}$ , ذواب في الماء والغُول والإيتر، يخرش قوي للجلد والأنسجة، يستعمل مادة متوسطة في صنع الروائح والعطور وفي صناعة الملدّنات والمنكّهات والمزلّقات ومواد الصيدلانية ومثبتات الفينيل. انظر .vinyl stabilizer



**18 valine** فالين

*valine*

أحد حموض الأمينية الأساسية لنمو الأطفال خاصة، صيغته  $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$ , صلب

بلوري أبيض ذواب في الماء قليل الذوبان جداً في الغُول وعديم الذوبان في الإيتر. يوجد على ثلاثة أشكال تصاوغية فعالة ضوئياً، ينتج بحلمهة

**19 valium**

*valium*

فاليلوم الاسم التجاري لمركب الديازِبام. وهو مسحوق بلوري خفيف الصرفة صيغته  $\text{C}_{16}\text{H}_{13}\text{ClN}_2\text{O}$  ينصلّر بين الدرجتين  $131.5^\circ\text{S}$  و  $134.5^\circ\text{S}$ , يستعمل في الطب مهدّئاً للجملة العصبية المركزية.

**20 valve** صمام (ج. صمامات / أصمام)

*valve, soupape*

Lat. *valva*

أحد أنواع مختلفة من تجهيزات ميكانيكية يمكن بواسطتها مراقبة حركة مائع في منظومة والتحكم بها.

**21 Van der Waals equation** معادلة فاندرفالس

*équation de Van der Waals*

معادلة تجريبية معدّلة لمعادلة الغازات الكاملة، تعبر على نحو أدق عن الحالة الفيزيائية للغازات الحقيقية وخصائصها، بدلالة ضغط الغاز  $P$  وحجمه  $V$  ودرجة حرارته  $T$  وثابتة الغازات الكاملة  $R$ ، تكتب في حالة  $n$  مول من غاز حقيقي كما يلي:

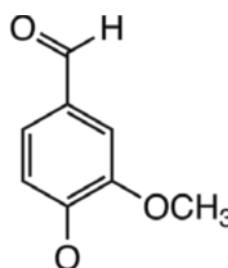
$$(p + \frac{a.n^2}{V^2})(V - n.b) = n.R.T$$

حيث  $a$  و  $b$  ثابتتان تدللان، على التوالي، على قوة الترابط بين الجزيئات وعلى حجمها الذاتي. (Van der Waals force).

**22 Van der Waals force***force de Van der Waals*

قوة تجاذب ضعيفة تؤثر بين الذرات والجزيئات المعتدلة بسبب تحريض كل واحدة منها على قيام عزومٍ قطبية في الدقائق المجاورة لها ونشوء تأثيرات متبدلة بين هذه العزوم؛ تؤثر هذه القوى على مسافات كبيرة نسبياً (50 نانومتر) وهي أقوى غالباً من رتبة قوة الرابطة الهيدروجينية وأضعف بكثير من قوى الروابط بين الذرات. يلاحظ تأثير هذه القوة في معادلة فاندر فالس المعبرة عن القانون العام للغازات. انظر Van der Waal's equation.

## قوية فاندر فالس



الدرجة 82° س ويعلى في الدرجة 285° س، ذواب في الكلوروفورم والإيتر، يؤخذ من بنور الفانيليا، ويستعمل في صنع العطور والمنكهات والمواد الصيدلانية وكاشفًا مخمرًا.

**23 vanadium***vanadium*

عنصر فلزي رمزه V عدده الذري 23 وكتلته الذرية النسبية 50.9414، تكافؤاته 2, 3, 4, 5، يقع في الفصيلة 7b من الجدول الدوري وله نظيران طبيعيان. صلب مطّال (من الفعل مَطَّلَ)، بلون فضي أبيض ينصلح في الدرجة 1900° س ويعلى في الدرجة 3000° س، ينحل في حمض التريك وحمض الهيدروفلوريك وحمض الكبريتيك المركز ويتفاعل مع القلوبيات لينتج مركبات الفانادينيت المنحلة في الماء، وله العديد من المركبات المعقدة. لا يوجد حرًا في الطبيعة وأهم خاماته الكرونتيت والفانادينيت. يستعمل في صنع السبائك الفولاذية وحفازًا في صنع حمض الكبريتيك والمطاط الاصطناعي.

## فاناديوم

**24 vanillin***vanilline*

ألكهيد فانيلي صيغته  $(\text{CH}_3\text{O})(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_3\text{CHO}$ ، يوجد على شكل إبر بلورية بيضاء، ينصلح في

## فانيلين

**25 Van't Hoff equation***équation de Van't Hoff*

معادلة تعبّر عن تغيير ثابتة توازن تفاعل كيميائي غازي K عند تغيير درجة حرارته من الدرجة  $T_1$  إلى الدرجة  $T_2$  بدلالة حرارة التفاعل تحت ضغط ثابت  $\Delta H$  وثابتة الغازات الكاملة R، صيغتها:

$$\ln\left(\frac{K_2}{K_1}\right) = -\frac{\Delta H^0}{R} \left( \frac{1}{T_2} - \frac{1}{T_1} \right)$$

**26 Van't Hoff laws***lois de Van't Hoff*

قانونان في الكيمياء الفيزيائية ينص أحدهما على أن رفع درجة حرارة جملة كيميائية متوازنة يزيد سرعة تفاعل شطرها الماصل للحرارة، ويُحدّد الآخر الضغط  $n$  التناصحي  $\pi$  لمحلول مائي مدد، حجمه  $V$  وفيه مول من مادة مذابة، بعلاقة مائلة لعلاقة قانون الغازات الكاملة:  $\pi = n \frac{RT}{V}$ .

يستعمل هذا القانون لتحديد الأوزان المولية للبروتينات والمواد الغروانية.

بخار

**27 vapor (vapour)***vapeur*Lat. *vapor*

تعثر جزيئات مواد في طورها الغازي في درجة حرارة

<p>أخفض من درجة حرارتها الحرجة بحيث يمكن تكاففها إلى الطور السائل أو الطور الصلب بزيادة الضغط المطبق عليها دون خفض درجة حرارتها.</p>	<p>- مقدار يمكن أن يأخذ أيًّا واحدة من مجموعة محددة من القيم. انظر <i>parameter</i>.</p>
<p><b>28 vapor density</b> <i>densité de vapeur</i> الكثافة النسبية لغاز أو بخار محددة بدلالة مادة معيارية مثل الهيدروجين أو الهواء.</p>	<p><b>تغایر variance</b> <i>variance</i> Lat. varions (v. variare) - عدد درجات الحرية لجملة فيزيائية - كيميائية وبخاصة في حالة توازنها. قارن <i>phase rule</i>. - الفرق بين ما هو محدد سلفًا أو متوقع وما هو محدد فعلاً.</p>
<p><b>29 vapor pressure</b> <i>pression de vapeur</i> الضغط الذي يؤثر به بخار متوازن مع حالته السائلة أو الصلبة في درجة حرارة محددة، يسمى أيضًا <i>vapor tension</i>.</p>	<p><b>مغایر variant</b> <i>variante</i> - ما اختلف عن آخرين من نوعه وصفته. - ما كان غير ثابت ويبدي ميالاً للتغيير.</p>
<p><b>30 vapor tension</b> <i>tension de vapeur</i> انظر <i>vapor pressure</i>.</p>	<p><b>تغییر variation</b> <i>variation</i> Lat.variatus - تبدل شكل شيءٍ أو صفاته أو موقعه، مثل التحول والتعديل والتطافر. - تبدل الصفات البنوية أو الوظيفية لعضوية.</p>
<p><b>31 vaporization</b> <i>vaporization</i> تحوّل سائل إلى بخاره، مثل تحويل الماء إلى بخاره في المراجل البخارية.</p>	<p><b>ضُرب variety</b> <i>variété</i> Lat. varietas - واحد مختلف عن آخرين من نوعه. - زمرة تصنيفية أدنى مرتبة من مجموعة من نوعها العام.</p>
<p><b>32 vaporizer</b> <i>vaporiseur</i> - جهاز لتبيخ زيت نفطي ثقيل بغية استعماله في محركات الاحتراق الداخلي. - جهاز لتحويل مادة طبيعية سائلة إلى بخار بغية استنشاقها.</p>	<p><b>ورنيش varnish</b> <i>vernis</i> مستحضر عضوي سائل، مثل راتين أو زيت نباتي، في مذيب يجف بعد نشره على سطح بالاستبخار أو بالأكسدة مشكلاً كساء لاماً قاسيًا شفافًا إن لم تُضف إليه مادة صبغية. يستعمل للوقاية والتزيين.</p>
<p><b>33 variable</b> <i>variable</i> Lat.variabilis - ما كان قابلاً للتغيير والتبدل أو عرضة له.</p>	

39	<b>vasopressin</b>	فازوبريسين	مزيج من غليسيريدات يستخرج من ثمار النباتات وبذورها، مثل الذرة والزيتون وجوز الهند وبذور القطن والكتان؛ يستعمل للطعام وزيناً جفوفاً للطلاء.
	<i>vasopressine</i>		
	هرمون ببتيدي يفرزه الفص الخلفي للغدة النخامية ويُصطنع، يحرّض على إعادة امتصاص الماء في الكلل مؤدياً إلى احتباس الماء فيها. يستعمل في الطب مضاد إدرار في البُوالة التفهّة ( <i>diabetes insipidus</i> )، وهي حالة تتميز بشدة العطش بسبب طرح كميات كبيرة من البول الممدد جداً؛ يسبب تناول مقادير كبيرة منه ارتفاعاً في ضغط الدم.		
40	<b>vat dye</b>	صبغ الحوض، صبغ مرّسخ	سرعة الضوء
	<i>colorant pour cuve</i>		<i>vitesse de la lumière</i>
	صنف من أصباغ غير منحلة في الماء، تحتزل بسهولة إلى شكلها المنحل العديم اللون، الذي تَسَرَّبه أليافُ القطن والصوف وأسيتات السيلولوز، تؤدي أكسدته اللاحقة إلى شكله الملون العديم الانحلال الصامد للضوء والغازٌ والمادة الكيميائية. من أمثلته صبغ النيلة.	ثابتة أساسية تمثل سرعة انتشار موجة كهرطيسية في	
	<b>vector</b>	متّجّه، حامل	الخلاء وتساوي قيمتها $2.9979 \times 10^{10}$ سم/ث، يُدلّ
	<i>vecteur</i>		عليها بالحرف c وتسمى أيضاً speed of light .
	Lat. <i>vectus</i> (v. <i>vehere</i> )		سرعة التفاعل
	- كمية محدّدة بمقاديرها واتجاهها تُثْلِّ بشعاع يحدد طوله مقدارها ووجهه اتجاهها. - عميل قادر على نقل عامل مرض أو مورثة من عضوية حية إلى أخرى.		<i>vitesse de la réaction</i>
	<b>vegetable dye</b>	صبغ نباتي	تغير التركيز المولي لواحدة من المواد المتفاعلة خلال
	<i>colorant végétal</i>		مدة زمنية محدّدة $\Delta t$ ، تحسب بالعلاقة $v = \Delta c / \Delta t$
	صبغ مشتق من مصدر نباتي مثل النيلة.		حيث $\Delta c$ تغيير التركيز المولي، ويعبر عنها
	<b>vegetable oil</b>	زيت نباتي	ب مول/ل.ث.
	<i>huile végétale</i>		
47	<b>vent</b>	منفس	
	<i>issue</i>		فتحة صغيرة تسمح بمرور الغازات.
	<b>vibration</b>	اهتزاز	
	<i>vibration</i>		
	Lat. <i>vibratio</i> (v. <i>vibrare</i> )	Lat. <i>vibratio</i> (v. <i>vibrare</i> )	
	حركة دورية لجسيمات وسطٍ أو جسمٍ مرن في		
	اتجاهين متراكبين بالتناوب.		
	<b>vibrational specific heat</b>	حرارة نوعية	
	<i>chaleur spécifique vibrationnelle</i>		
	<i>ahenzazie</i>		

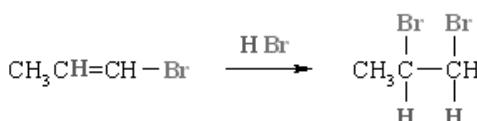
مساهمة طاقة الاهتزاز الداخلي لجزئيات مادة في حرارتها النوعية الكلية. انظر specific heat.

## 50 vicinal

vicinal

Lat. viciialis

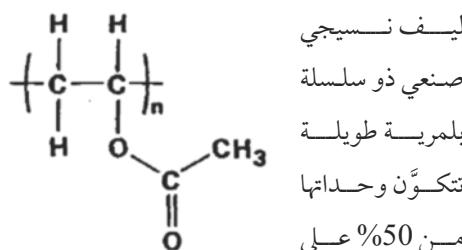
صفة تدل على موقع متجاورة في صيغة مركب كيميائي عضوي مثل وضعية مجموعتين وظيفيتين متاثرتين عادة مرتبطتين بذرتى كربون متجاورتين، مثل ذرتى الهيدروجين وذرتي البروم في التفاعل:



## 51 vinyl fiber

fibre vinylique

Lat.vinum



الأقل من وحدات غُول فينيلي ( $-\text{CH}_2\text{CHOH}-$ ) و 8.5% على الأقل من وحدات أسيتال فينيلية ( $-\text{CH}_2\text{CHOOCCH}_3-$ ) وهو ذو مقاومة ميكانيكية وكميائية جيدة، قليل الالفة للماء، يستعمل في صنع الملابس المطرية وملابس السباحة والقفازات وشباك الصيد.

## 52 vinegar

vinaigre

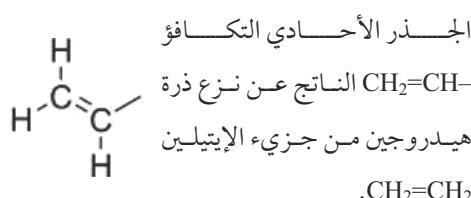
محلول حمض الأسيتيك المددد غير النقي الناتج عن التخمر التأكسدي للغُول الإيتيلي في مشتقات نباتية

مثل عصير العنب وعصير التفاح، يستعمل في الطعام وفي تحضير الشمار المخللة ومضاداً فطرياً.

## 53 vinyl

vinyle

Lat.vinum



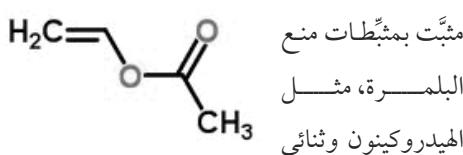
## 54 vinylation

vinylation

تفاعل إضافي تحفيزي للأسيتيلين مع مركب عضوي، يؤدي إلى إدخال جذر فينيلي في بنية المركب، مثل فينَّة الأغوال التي تؤدي إلى إيترات فينيلية. مثل الإيتيل الفينيلي  $.\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_3$ .

## 55 vinyl acetate

acétate de vinyle

إستر سائل عديم اللون صيغته  $\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$ 

فينيل الأمين، ينحل في معظم المذيبات العضوية ويحضر بتفاعل إضافية بين الأسيتيلين وحمض الأسيتيك بوجود حفاز من البلاديوم، يستعمل في تحضير راتينات فينيلية وفي تحضير لواصق ودهانات الالتكس.

## 56 vinyl chloride

chlorure de vinyle

أحادي حد فينيلي صيغته  $\text{CH}_2=\text{CHCl}$ ، وهو أعظم أحadiات الحد الفينيلية أهمية، غاز سهل التماسع

يضاف إليه الفينول مثبطاً لمنع بلمرته، قليل الانحلال في الماء، ذواب بالغُول والإيتير، يحضر من الأسيتيلين وكلوريد الهيدروجين، شديد السُّمية والخطورة، يستعمل في الاصطناع العضوي ولا صقاً للدائن، وفي تحضير متعدد كلوريد الفينيل وببلمراته التشاركية.

## 57 vinyl ether

## إيتر الفينيل

*éther vinylique*

سائل لهوب عديم اللون صيغته  $(\text{CH}_2=\text{CH})_2\text{O}$  يغلي في الدرجة 39°س، قليل الانحلال في الماء يمتزج بالغُول والأسيتون والكلوروفورم، يحضر بنزع الهيدروجين والكلور من إيتر ثنائي كلور الإيتيل  $\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$  سريع البلمرة، يضاف إليه مضاد تأكسد لتشييط بلمرته عند تخزينه أو نقله، يستعمل مخدراً في العمليات الجراحية السريعة.

## 58 vinyl ethylene

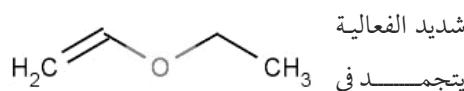
## إيتيلين الفينيل

*éthylène vinylique*

غاز عديم اللون صيغته  $\text{H}_2\text{C}=\text{CHCH}=\text{CH}_2$  يمتص بسهولة عند الدرجة -4.41°س، يمتزج بالغُول والإيتير، يحضر بنزع الهيدروجين تحفيزياً من البوتان والبوتينات، سريع البلمرة يضاف إليه مضاد تأكسد لتشييط بلمرته عند تخزينه أو نقله، يستعمل في صناعة المطاط الاصطناعي ومادة متوسطة في الصناعات الكيميائية، يسمى أيضاً *butadiene*.

## 59 vinyl ethyl ether

## إيتر إيتيل الفينيل

*éther d'éthyl vinyle*سائل عديم اللون صيغته  $\text{CH}_2=\text{CHOC}_2\text{H}_5$ ,

الدرجة -115°س قليل الانحلال جداً في الماء

يحضر بتفاعل إضافة تحفيزي للأسيتيلين والإيتانول، سريع البلمرة يضاف إليه مضاد تأكسد لتشييط بلمرته عند تخزينه أو نقله، يستعمل مادة وسطية في الصناعات الكيميائية، وبخاصة في تفاعلات البلمرة التشاركية.

## 60 vinyl methyl ether

## إيتر ميتيل الفينيل

*éther du méthyl vinylique*

غاز مائع أو سائل صيغته  $\text{CH}_2=\text{CHOCH}_3$ ، يغلي في الدرجة -6°س ويتجدد في الدرجة -121.6°س، قليل الانحلال في الماء يمتزج بالغُول والإيتير، يحضر بتفاعل إضافة تحفيزي للأسيتيلين والميتانول، سريع البلمرة يضاف إليه مضاد تأكسد لتشييط بلمرته عند تخزينه أو نقله، يستعمل ملدىً للواصق والنتروسيلووز، وفي صنع البلمرات التشاركية واللّكّر.

## 61 vinyl plastic

## لدين الفينيل

*plastique vinylique*

أحد راتيناتٍ تصنع ببلمرة (أو ببلمرة تشاركية) لأحاديّات حدٌ فينيلية (- $\text{CH}_2=\text{CH}-$ )، مثل كلوريد وأسيتات الفينيل. يسمى أيضاً *polyvinyl resin*.

## 62 vinyl stabilizer

## مبَّت الفينيل

*stabilisant vinylique*

مادة تضاف إلى الراتينات الفينيلية لمنع تخرّبها، من أمثلتها الأمينات والأكاسيد القاعدية.

## 63 vinylic alcohol

## غَوْل فينيلي

*alcool vinylique*

مُركَّب غير ثابت صيغته  $\text{CH}_2=\text{CHOH}$ ، يوجد إستراً وببلمراً مثل الغُول متعدد الفينيل.

## 64 violet gentian

*violet*

مسحوق أخضر صيغته  $C_{25}H_{30}N_3Cl$ ، ذواب في الماء والكلوروفورم قليل الذوبان في الغُول والغليسِرول، يستعمل مشعرًا في المعايرات الحمضية - القاعدية ومساخًا للغُول ومضادًا بكتيريًّا. يسمى أيضًا *methyl violet*.

بنفسجي

## 65 virtual

*virtuel*Lat. *virtualis*

اعتياري، وهمي، افتراضي

ما له فعلٌ دون أن يكون له وجود مادي.

## 66 virus

*virus*Lat. *virus*

فيروس

أحد مجموعة عوامل مُحمَّجة غير خلوية تتکاثر في الخلايا الحية فقط، تتألف من لبٌ من حمض نووي (من الدنا DNA أو الرنا RNA) محاطٍ بغشاء بروتيني يمكن أن تصيب الإنسان والحيوان والنبات وعاتيات الجراثيم، وهي أصغر من الجراثيم، لا تُرى إلا بالمجهر الإلكتروني إذ يقع قطرها بين 10 و250 نانومتر، لذلك فإنها تمر عبر المرشحات التي تحجز الجراثيم وتدعى لذلك الفيروسات الراسحة.

## 67 viscid

*collant*Lat. *viscidus*

دَبِقٌ

ما له بنية غروانية وسطح لزجٌ ليحدث الالتصاق.

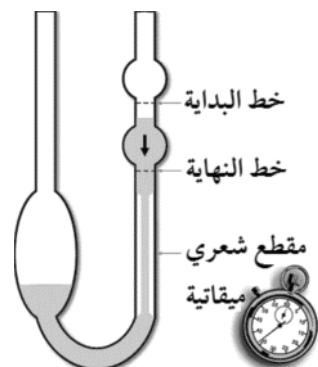
## 68 viscometer

*viscosimètre*

مقاييس اللزوجة

أحد عدة أجهزة تستعمل لقياس لزوجة السوائل، يحمل أكثرها انتشارًا أسماء أنجلار

وسبيولت وردوده، يُدلل فيها على اللزوجة بمعدل تدفق السائل المختبر من ثقب بنصف قطر عياري أو بمعدل سقوط كرة معدنية في عمود يحوي السائل. انظر *.viscosity*



## 69 viscose

*viscose*

فسكوز

محلول لزج من كزانات السيلولوز في هيدروكسيد الصوديوم، يُبْثَق، بعد إنصажه في بضعة أيام، من ثقوب إلى حوض يحوي حمض الكبريتิก وبعض الأملاح فيتختصر وتصنع منه خيوط وصفائح.

## 70 viscose process

*processus de viscose*

طريقة الفسكوز

أفضل طريقة معروفة لصنع السيلولوز التجدد (رایون) وذلك بتحويل السيلولوز غير المتحل إلى محلول كزانات تُبَثَّق أليافًا تتحول ثانية إلى سيلولوز بإمارتها في محلول حمضي - ملحي.

## 71 viscosimeter

*viscosimètre*

مقاييس اللزوجة

انظر *.viscometer*

## 72 viscosity

*viscosité*Lat. *viscositas*

لزوجة

المقاومة الداخلية لجريان مائع أو نصف مائع، تقاس بالبواز أو المستبيواز، ويسمى خارج قسمتها على كثافة المائع في درجة الحرارة ذاتها للزوجة التحريرية، وتقاس بالستوك أو المستيستوك.

**73 viscosity improver** **تحسين الزوجة**  
*agent d'amélioration de viscosité*

زيت تزليق مضاد يعمل على رفع لزوجة زيت فيجعلها أعلى في درجات الحرارة المرتفعة مما هي عليه في درجات الحرارة المنخفضة. من أمثلته بلمرات إسترات ألكيلية وحمض الستاكريليك ومتحدد إيزو البوتيلينات.

**74 viscosity index** **قرينة الزوجة**  
*indice de viscosité*

عدد اختياري يعتمد مقياساً لمدى ثبات واستقرار لزوجة زيت تزليق عند تغير درجة الحرارة، تدل قيمته المرتفعة على تغير طفيف في الزوجة بتغيير هذه الدرجة.

**75 viscous** **لزج**  
*visqueux*  
 Lat. *viscosus*

ما كان قوامه صمغياً دبقاً له خاصية الالتصاق.

**76 visible light** **ضوء مرئي**  
*lumière visible*

مجال الأطوال الموجية للأشعة الكهرومagnetية التي تُحسّن بها عين الإنسان.

**77 visible spectrum** **طيف مرئي**  
*spectre visible*

الجزء من الطيف الكهرومagnetي الذي تُحسّن به عين الإنسان والواقع بين طول موجة الضوء

البنفسجي (380 نانومتر) وطول موجة الضوء الأحمر (760 نانومتر).

**78 vitamin** **فيتامين**  
*vitamine*

أحد مجموعات مركبات عضوية معقدة، توجد بمقادير زهيدة في العديد من المواد الغذائية الطبيعية، وتصنع بعضها جراثيم الأمعاء، وتحضر صناعياً. أساسية للنمو السوي لدورها في تنظيم الاستقلاب. منها ما يذوب في الماء (مثل الفيتامين C والفيتامين B المعقد) ومنها ما يذوب بالدهن (مثل الفيتامينات A وD وK). يحتاج المستون والأطفال والمرضى إلى مقادير إضافية منها.

**79 vitamin B complex** **الفيتامين B المعقد**  
*vitamine B complex*

مجموعة الفيتامينات المحللة في الماء، كان يظن سابقاً أنها مادة واحدة وتبين لاحقاً أنها ليست كذلك وأنها تتكون من مجموعة فيتامينات مختلفة متباينة تؤدي وظائف مختلفة بحيث لا يحل أحدها محل سواه، فكلاهما ضرورية لا غنى عنها بخلاف الفيتامينات D1 وD2 أو K1 وK2 التي يحل واحدها محل الآخر. منها الفيتامين B1 (التiamin) والفيتامين B2 (الريوفلافين) وأنواع الفيتامين B6 والفيتامين B12 والنیاسین.

**80 vitreous** **زجاجي**  
*vitreux*

ماله مظهر الزجاج وخصائصه مثل القساوة وهشاشة القوام.

**81 vitrification** **ترجيج**  
*vitrification*

تحويل مادة سيليسيية إلى مادة زجاجية المظهر بصورها

		فولط
		<i>volt</i>
		واحدة فرق الكمون الكهربائي، أو القوة المحركة الكهربائية، في الجملة الدولية SI، وتساوي فرق الكمون بين طرف مقاومة قيمتها 1 أوم يمر فيها تيار شدته 1 أمبير. رمزه V.
87 volt	زاج	فولطية
<i>vitriol</i>		<i>voltage</i>
Lat. vitrum		الكمون الكهربائي أو فرق الكمون الكهربائي معبراً عنه بالفولط.
82 vitriol	اسمٌ بَطَلَ استعماله كان يطلق سابقاً على سلفات بعض الفلزات ذات المظهر الزجاجي، مثل سلفات النحاس وسلفات الزنك وسلفات الرصاص؛ كما كان يطلق اسم زيت الزاج على حمض الكبريتيك وهو حمض هذه الأملاح.	
83 volatile	طيار، متطاير	خلية فولطية
<i>volatile</i>		<i>cell voltaïque</i>
Lat. volatilis (v.volare)	ما يقبل التحول بسهولة إلى بخار في درجات حرارة منخفضة نسبياً.	الخلية من مسررين معدنيين ناقلين مختلفي الكمون مغمورين في كهرل سائل أو عجيني يتفاعل كيميائياً مع واحد منها أو مع كليهما مولداً فرق كمون يسبب مرور تيار كهربائي، تصنع المساري عادة من فلزات الرصاص والنحاس والزنك والكادميوم.
84 volatile oil	زيت طيّار	
<i>huile volatile</i>		
زيت سهل التبخر مثل الزيوت الأساسية بخلاف الزيوت الثابتة fixed oil		
85 volatility	تطايرية	مقياس الفولط
<i>volatilité</i>		المقاييس
مَيْلُ المَرْكَبَاتِ السَّائلَةِ وَالصَّلْبَةِ لِلْمَرْوُرِ إِلَى حَالَتِهَا الْبَخَارِيَّةِ فِي درجة حرارة محددة، ويدل عليها بخار جسم ضغط بخار المركب على كسره المولى في المادة السائلة أو الصلبة.		سلك قطاعة مسري تصف خلية - 1 تصف خلية - 2
86 volatilization	تطاير	قطاع
<i>volatilization</i>		Ag(s)
Lat.volatilizatio		Pb(s)
التحول إلى الحالة البخارية بالتسخين أو بخفض الضغط أو بكليهما معًا.		$Pb^{2+}(aq) + 2 Ag^+(aq) \longrightarrow Pb^{2+}(aq) + 2 Ag(s)$
88 voltage		مقياس الفولط
<i>voltage</i>		<i>voltmeter</i>
الكمون الكهربائي أو فرق الكمون الكهربائي معبراً عنه بالفولط.		جهاز لقياس فرق الكمون الكهربائي بين نقطتين من دارة كهربائية مقدراً بالفولط.
89 voltaic cell		حجم
<i>cell voltaïque</i>		<i>volume</i>
الخلية من مسررين معدنيين ناقلين مختلفي الكمون مغمورين في كهرل سائل أو عجيني يتتفاعل كيميائياً مع واحد منها أو مع كليهما مولداً فرق كمون يسبب مرور تيار كهربائي، تصنع المساري عادة من فلزات الرصاص والنحاس والزنك والكادميوم.		Lat. volumen (v.volvere)
90 voltmeter		
<i>voltmètre</i>		
جهاز لقياس فرق الكمون الكهربائي بين نقطتين من دارة كهربائية مقدراً بالفولط.		
91 volume		
<i>volume</i>		
Lat. volumen (v.volvere)		

حَيْزٌ في المكان تشغله مادة أو مقدار محدد منها.

**92 volumetric analysis**

*analyse volumétrique*

تحليل كمي يستعمل حجوماً محددة من محليل معيارية.

**93 volumetric flask**

*fiole volumétrique*

دورق مدرج يستعمل في التحليل الحجمي.

**تحليل حجمي**

**94 volumetric titration**

*titrage volumétrique*

.volumetric analysis انظر

معايير حجمية

فلكتة

**95 vulcanization**

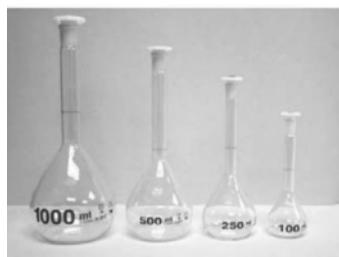
*vulcanization*

معالجة المطاط الخام والصناعي والمواد اللدننة

الشبيهة به بالكربون أو بأحد مركباته لإقامة جسور

ارتباط تصالبي، بغية إكسابه مرنة وقوه وثباتاً تجاه

تبدلات درجة الحرارة.



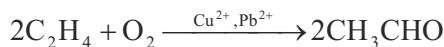
\* \* \*

# - W -

## **1 Wacker reaction**

*réaction de Wacker*

تفاعل تجربى فيه أكسدة الإيتيلين إلى أسيتالدヒيد بوجود حفازين من كلوريد البالاديوم وكلوريد النحاس II.



## تفاعل ويكر

*réaction de Wacker*

تفاعل تجربى فيه أكسدة الإيتيلين إلى أسيتالدヒيد بوجود حفازين من كلوريد البالاديوم وكلوريد النحاس II.



قارورة مزودة بأنبوب معقوف يمر من سدادتها لتوجيه تيار من الماء على ما يراد غسله بالضغط على القارورة إن كانت من مادة لينة أو بالنفخ في أنبوب ثان يمر من سدادتها.

## **2 Walden inversion**

*inversion de Walden*

انقلاب تشيكيلة مركِّز كيرالي (لا انطباقي) في تفاعلات تبادل النكروفيلات الثنائية الجزيء، كما في تفاعل تحول حمض L-بروم البروبيونيك إلى D-الأنيلين اليساري التدوير بالأمونيا. انظر chirality.

## **3 warfarin**

*warfarin*

مُرَكَّب كوماريني صناعي بلوري عديم اللون والرائحة صيغته  $\text{C}_{19}\text{H}_{16}\text{O}_4$ ، ينصهر في الدرجة 161°س، قليل الذوبان في الإيتانول ذواب في الأسيتون شديد الذوبان في المحاليل المائية القلوية يستعمل مضاداً للتخثر. انظر coumarin.

## ورفرين

## **4 wash**

*lavage*

OE.wascan

## غسل

انظر washing

## **5 wash bottle**

*flacon de lavage*

## قارورة غسل

## **6 washing**

*lavage*

إزالة المركبات القابلة للذوبان من مزيج مواد صلبة بفعل الذوبان التفاضلي.

## **7 washing soda**

*soude de lavage*

## صودا الغسل

.soda, washing

## **8 waste, chemical**

*déchet chimique*

Lat. vastare

منتجات ثانوية، غازية وسائلة وصلبة تبعاً لمصدرها، لا تصلاح على حالها للاستعمال، تنتج عن عمليات كيميائية وعن معالجات تعدينية ذات أثر بيئي سُيئٌ وخطر إن لم تتخذ حيالها المعالجات الملائمة.

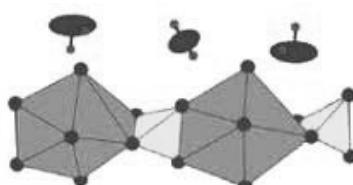
انظر waste disposal

## **9 wastes disposal**

*élimination des déchets*

معالجة النفايات بتحويلها إلى منتجات ثانوية مفيدة أو بالتخلص منها، بالحرق (الورق) أو بالترسيب

<p>(الملقات الصلبة في السوائل والأدخنة) أو بالامترار (الغازات والأبخرة) أو بالمعالجة الكيميائية من تعديل وتبادل أيوني واسترجاع (الورق، المطاط، المعادن) أو بالهضم البكتيري (للمخلفات العضوية) أو بالصهر (الزجاج، الفلزات)، وقد يلجأ في بعض الحالات إلى أكثر من طريقة واحدة في المعالجة.</p>	<p><b>غاز الماء</b> gas d'eau مزيج غازيٌ سام يحتوي 40% من CO و 50% من H<sub>2</sub> و نسبياً قليلة من CO<sub>2</sub> و N<sub>2</sub> و CH<sub>4</sub>. يحضر بإمداد تيار من بخار الماء فوق فحم الكوك المتقد والمتوجه، يستعمل وقوداً في تحضير الأمونيا وتفاعلات الأسطنان العضوي.</p>
<p><b>10 watch glass</b></p>	<p><b>عسرة الماء، قساوة الماء</b></p>
<p>verre de montre</p>	<p>dureté de l'eau</p>
 <p>صحن زجاجي مقعر مثل زجاجة ساعة، صُنعَ بقياسات متعددة ويستعمل في المختبر.</p>	<p>صفة ماءٍ يحتوي نسبياً مئوية منخفضة من أملاح الكالسيوم والمغزنيوم (CO<sub>3</sub>H<sup>-</sup>، Cl<sup>-</sup>، SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>...) تحدّد بدلالة ما يحويه من كربونات، الكالسيوم مقدراً بأجزاء من مليون جزء (ppm)، وتُعدُّ العسرة مؤقتةً إن كانت ناجمة عن الكربونات وثنائي الكربونات وتعالج بالغليان، دائمًا إن نجمت عن الكلوريدات والسلفات وتعالج بالزيوليت.</p>
<p><b>11 water</b></p>	<p>ماء</p>
<p>eau</p>	<p>water</p>
<p>Gr. hydor</p>	<p>ماء يدخل في تكوين المركب ولا يمكن نزعه منه دون تحرير بنته كلية. انظر water hydration.</p>
<p>سائل قطبي صيغته H<sub>2</sub>O عديم اللون والرائحة والطعم، يوجد في حالات المادة الثلاث، يتجمّد في الدرجة صفر ويغلي في الدرجة مئة سلزيوس تحت الضغط الجوي النظامي، حرارة انصهاره الكامنة 80 حريرة/غ، وحرارة استبخاره 540 حريرة/غ، يزداد حجمه عند تجمده. وهو كهرل ضعيف يتآكل جزئياً إلى الأيونين H<sup>+</sup> و OH<sup>-</sup>.</p>	<p><b>ماء التكوين</b> eau de constitution ماء يدخل في تكوين المركب ولا يمكن نزعه منه دون تحرير بنته كلية. انظر water hydration.</p>
<p><b>12 water bath</b></p>	<p><b>ماء التبلور</b></p>
<p>bain-marie</p>	<p>eau de cristallisation</p>
<p>إناء يحوي ماء ساخناً يوضع فيه أو فوقه في وعاء آخر ما يراد تسخينه. يُعرف أيضًا بحمام ماري .bain Marie</p>	<p>ماء تتميّز بوجود نسبة محددة في العديد من المركبات البلورية، وهو ما يضفي عليها هذه الصفة التي تفقدتها إذا ما فقدته كملح غلوبر. انظر Glauber's salt</p>
<p><b>13 water cooler</b></p>	<p><b>ماء التبلور</b></p>
<p>réfrigérant à eau</p>	<p>eau de cristallisation</p>
<p>إناء يحوي وشائع يجري فيها ماء بارد يوضع فيه الماء المراد تبريده.</p>	<p>ماء تتميّز بوجود نسبة محددة في العديد من المركبات البلورية، وهو ما يضفي عليها هذه الصفة التي تفقدتها إذا ما فقدته كملح غلوبر. انظر Glauber's salt</p>



18 water of dehydration	ماء البلمهة <i>eau de dehydration</i>	اضطراب ينتقل من نقطة إلى أخرى في الفضاء أو في وسطٍ ما دون أن يرافقه انتقال الوسط ذاته.
19 water of hydration	ماء التمييّة <i>eau d'hydration</i>	معادلة موجية معادلة تفاضلية جزئية من المرتبة الثانية يصف حلها الظواهر الموجية مثل الاهتزاز العرضاني لوتر مشدود.
20 water proofing protection	الوقاية من الماء <i>protection par rapport à l'eau</i>	تابع شرودنغر الموجي $\frac{\partial^2 \Psi}{\partial x^2} + \frac{8\pi^2 m}{h^2} (E - V) \Psi = 0$ الطاقة الكامنة الطاقة الموضع
	إجراء يتخذ لنزع نفوذ الماء إلى مادة بمعالجتها بكساء من محلول مطاطي أو سواه. انظر water proofing agent	
21 water proofing agent	عامل وقاية من الماء <i>agent de protection par rapport à l'eau</i>	تابع موجي تابع يمثل الحل الرياضي للمعادلة الموجية. انظر Schrodinger equation
	- أي مادة تشكل فيلياً، أو رقاقة، يكسو سطح مادة ما بطبقة دافعة للماء، من أمثلتها الطلاء والمطاط والشمع واللدائن.	
	- أي مادة كيميائية تجعل الخيوط النسيجية التي تغمر فيها غير نفوذة للماء ونفوذة للهواء.	
22 water purification	تنقية الماء <i>purification de l'eau</i>	ميكانيك موجي mécanique d'onde انظر undulatory mechanics
	معالجة الماء لتخلصه من الشوائب غير المرغوب فيها، تشمل طرقاً مختلفة مثل الترسيب والتجميع والتخير والترشيح والامتراز والكلوراة وإزالة العسرة.	
23 water softening	تطريمة الماء <i>adoucissement de l'eau</i>	عدد موجي nombre d'onde
	انظر water hardness	هو مقلوب طول الموجة ( $L^{-1}$ ) ويساوي عددياً عدد الأمواج في واحدة الأطوال من طول موجي محدد (وهذا العدد بلا أبعاد).
24 wave	موجة <i>onde</i> OE.wafian	طول الموجة <i>longueur d'onde</i>
30 wave-particle duality	مشوّية الموجة والجسيم <i>dualité onde-particule</i>	

**مُثْنَوِيَّةٌ** تعطي روبيتين مختلفتين لظاهرة واحدة مثل خصائص الضوء والدراقق المادية الأولى التي تفسر حيناً بسلوكها مثل الجسيمات، وحينما آخر بسلوكها مثل الأمواج، وذلك تبعاً للتجربة التي تجري عليها. تجمع علاقة دوبروي بين هذين المظاهرتين.

31 wax

شمع

cire

OE.weax

مزيج عضوي ذو درجة غليان منخفضة ووزن جزيئي مرتفع، صلب في درجة حرارة الغرفة يشبه الدسم والزيوت في تركيبه إلا أنه خال من الغليسيريدات، دفع للماء قابل للاشتعال، ينحل في معظم المذيبات العضوية منه الطبيعي ومنه الصناعي، يستعمل في صنع الشموع ومواد الصقل وتغليف المواد الغذائية وتغشية الورق. معظم هذه المزاج إسترات أగּוֹאַלְּ عاليّة لحموض دسمة.

32 weak acid

حمض ضعيف

acide faible

حمض ( $\text{HA}$ ) يتفكك في محلوله المائي على نحو غير تمام محراً بعضاً من بروتوناته فقط، بحيث يبقى مقدار من شكله الجزيئي؛ يدل على هذا التفكك بالتوازن  $\text{A}^- + \text{H}^+ \rightleftharpoons \text{HA}$ ، ويدل على قوة الحمض بقيمة ثابتة لهذا التوازن  $K_a$  أو  $K_a = \frac{[\text{H}^+][\text{A}^-]}{[\text{HA}]}$  بالنسبة المئوية المتفككة منه.

33 weight

وزن

poids

القوة التي تشد جسماً نحو الأرض وتساوي جداء كتلته في تسارع الثقالة في الموقع الذي يوجد فيه معبراً عنه بواحدات القوة.

34 welding

soudure

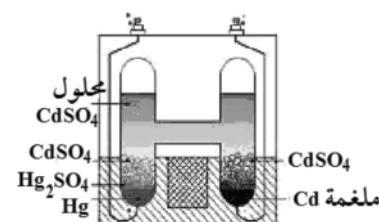
جمع قطعين معدنيتين بتسخينهما حتى يلين سطحاهما أو ينصلحان فيندمجان معًا. يجري اللحام بوجود معدن مصهور ثالث أو بدونه، وتتبع هذه الطريقة في اللدان أيضًا.

**لَحْمٌ****خلية وسْتُنْ**

35 Weston cell

cellule de Weston

خلية كهربية معيارية تتكون من أنود (مَصْدَع) من الكادميوم المكسو بطبقة بلورية من سلفاته، ومن كاتود (مَهْبِط) زئبقي مغمورين في محلول مشبع من سلفات الكادميوم، تبلغ قوتها المحركة الكهربائية 1.01485 فولط.

**مبَلَّ، رَطْبٌ**

36 wet

humide, mouillé

مغمور بالماء أو مغطى بطبقة سطحية منه.

**ترميد رطب**

incinération humide

تحويل مركب عضوي إلى رماد بمعاملته بحمض النتريك أو بحمض الكبريتิก.

**غاز رطب**

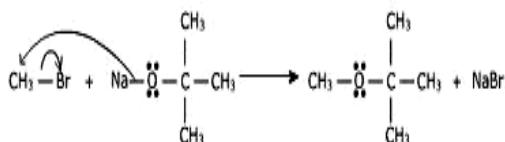
gas humide

غاز طبيعي يرافق إنتاج النفط في حقوله، أو إجراءات تبييع الغاز، قوامه مركبات هيدروكربونية خفيفة مثل الميتان والإيتان والبروبان، وبعض

38 wet gas

مُركّبات هيدروكربونية عالية مثل البتان والهكسان.	رصاص أبيض (أسيداج)
<b>39 wet process</b> <i>procédé humide</i> <p>عملية كيميائية تجرى غالباً في المخابر وفي الطور السائل للمواد المستعملة، تستعمل فيها زجاجيات مثل الكؤوس والقوارير، كما في عمليات التحليل الكيفي، ولا تعد منها عمليات التحليل الكمي التي تستعمل أجهزة متعددة.</p>	<b>44 white lead</b> <i>plomb blanc</i> <p>اسم استُعمل ببدايةً للدلالة على كربونات الرصاص، لكنه يدلاليوم على مزيج من سلفات الرصاص وسيليكاته، وهو مزيج سام بالتناول وبالامتصاص الجلدي، يستعمل في صناعة الدهانات، وفي غشاء مواد غذائية لإكسابها اللون الأبيض.</p>
<b>40 wettability</b> <i>mouillabilité</i> <p>قابلية سطح صلب للتبلل عند مساحة سائل حيث ينخفض التوتر السطحي للسائل حتى يتشر فوق السطح.</p>	<b>45 white metal</b> <i>métal blanc</i> <p>واحدة من مجموعة سبائك تحوي القصدير والرصاص والأنيموان كمكونات رئيسية ومتانز بنقاط انصهارها المنخفضة.</p>
<b>41 wettable sulfur</b> <i>souffre mouillable</i> <p>كبريت قابل للتبلل كبريت ناعم جداً مضافة إليه عميل كيميائي لاستعماله في الزراعة.</p>	<b>46 white oil</b> <i>huile blanche</i> <p>أحد مشتقات بارافينية (الكانية) ذات لزوجة معتدلة وطيرانية منخفضة ونقطة وميض عالية، يستعمل في تعديل اللدائن وفي مزلاقات النسج.</p>
<b>42 wetting agent</b> <i>agent mouillant</i> <p>عميل تبليل عميل فعال سطحياً ذواب في الماء، مكون من مواد عضوية صناعية غالباً، ينخفض التوتر السطحي للماء فيسهل انتشاره على سطح مادة أو تغلغله فيها. من أمثلة الصابون والحموض الدسمة. detergent</p>	<b>47 white phosphorous</b> <i>phosphore blanche</i> <p>شكل تآصلي بلوري للفسفور ينصلب في الدرجة 44.1° س ويغلي في الدرجة 280° س، متوسط الثبات بالنسبة للفسفور الأحمر، لا ينحل في الماء والعَوْل، ينحل فيكبريت الكربون<sub>2</sub>، يشتعل تلقائياً في الهواء في الدرجة 30° س ويحفظ لذلك تحت الماء بعيداً عن الحرارة، يسبب حرق الجلد عند تناهياً، سام بالتناول وبالاستنشاق.</p>
<b>43 white gold</b> <i>or blanc</i> <p>واحدة من سبيكتين تحوي أولاً 90% من وزنها ذهباً و10% بالاديوم. وتحوي الأخرى 41% من وزنها ذهباً و59% نikel.</p>	<b>48 Williamson synthesis</b> <i>synthèse de Williamson</i> <p>اصطناع ويليامسون</p>

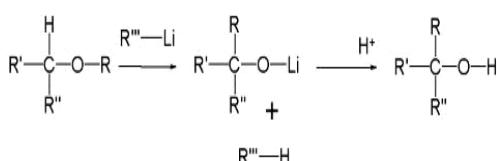
طريقة عضوية لاصطناع الإيترات بتفاعل هاليد الألكيلي مع محلول عُوْيٍ من ألكوكسيد الصوديوم.



**49 Wittig ether rearrangement** إعادة ترتيب إيتريه لفِتْنَغ

*réarrangement de Wittig*

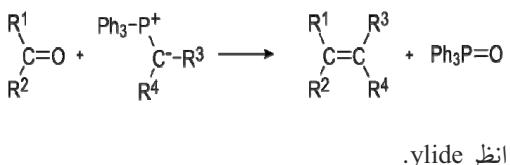
إعادة ترتيب إيترات البنزيل والألكيل بتفاعلها مع عميل ثُمَّيْل متوجة أغواًًا ثانوية وثالثية.



**50 Wittig reaction** تفاعل فِتْنَغ

*réaction de Wittig*

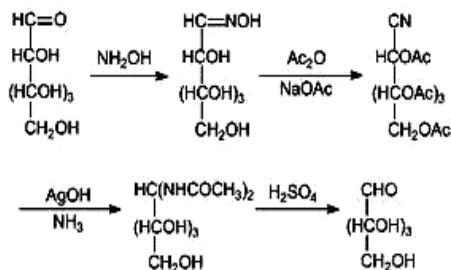
تفاعل تحضير الأولفينات بربط الألديهيدات أو الكيتونات بإيليد مثل ثلاثي فينيل الفسفونيوم:



**51 Wohl degradation** تحول وول

*dégradation de Wohl*

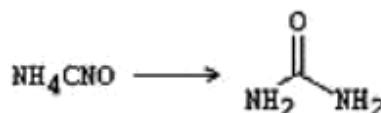
تحويل سكر الدوزي إلى سكر الدوزي آخر بذرة كربون أقل، مثل تحويل الغالاكتوز إلى ليكوسوز، يتضمن سلسلة تفاعلات تقود إلى حذف الزمرة النتريلية N-C≡N -بأكسيد الفضة النشادي.



**52 wohler synthesis**

*synthèse de Wohler*

اصطناع البولة بتسخين محلول مائي من سيانات الأمونيوم، كان وهلر قد حقق به سنة 1828 اصطناع أول مُركَّب عضوي.



تحضر حالياً مشتقات البولة بمثل هذا التفاعل.

**53 wolfram**

*wolfram*

الاسم الرسمي المفضل استعماله للتنيغستين في الولايات المتحدة الأمريكية. انظر tungsten.

**54 wood alcohol**

*alcool du bois*

غُول الخشب

انظر methanol

**55 wool**

*laine*

Gr. lenos

ليف نسيجي يؤخذ من الصوف الخام ويتألف من سلاسل بروتينية (كيراتين) تجمعها روابط تصالية ثنائية السلفيد، يمتاز بمقاومته وميله للتلصل والانكماش في الماء الحار وبمقدراته على تقبيل الصباغ. تصنع منه الأنسجة الصوفية واللباس وفرش الأسرة.

انظر cross-linking

56 wool grease

*graisse de laine*

مزيج معقد جدًا من إسترات حموض دسمة مع أغوال عالية يكسو سطح ألياف صوف الغنم، ويستعمل في تحضير اللانولين ومشتقاته وفي صنع المراهم. يسمى أيضًا *wool wax*.

شحم الصوف

الطاقة اللازمة لانتقال جسيم من داخل الوسط الذي هو فيه واختراقه سطحه، مثل إصدار الفلزات بعض إلكتروناتها السطحية بالتأين الحراري أو بالفعل الكهربائي.

57 work

*travail*

OE.were

إنجاز التأثير المطلوب للبلوغ نتيجة محددة، وذلك بفعل قوة في اتجاه ما، قيمته جداء القوة في الانتقال الحاصل باتجاهها.

عمل

تفاعل فورتز

*réaction de Wurtz*

تفاعل تحضير مركبات هيدروكربونية قوامه تفاعل جزيئين من هاليدالكيلي (مثل يوديد الميتيل) مع ذرتي صوديوم، تبديان ألفة شديدة لذرتي الهاлиد.



58 work function

*fonction de travail*

تابع العمل

\* \* \*

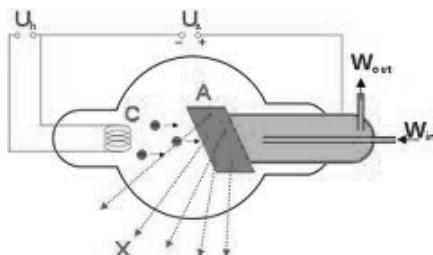
# - X -

## 1 x-ray

## الأشعة السينية (أشعة x)

*rayons x*

إشعاعات كهروطيسية بأطوال موجية قصيرة جداً تقع بين 1 و  $100 \text{ \AA}$  تصدر إثر انتقالات إلكترونية تحدث في المدارات الداخلية للذرات الثقيلة عند قذفها بالأشعة الكاتبودية (المهبطية) في أنبوب مُخلّى من الهواء، وهي ذات قدرة على اختراق الأجسام الصلبة المعتدلة الكثافة، مثل النسيج البشري، دون العظام التي توقفها. تؤين الغازات التي تمر فيها وتؤثر في أفلام التصوير، ذات أثر تراكمي وقد تلحق الضرر بخلايا الأنسجة. تستعمل في الدراسات الطيفية وفي الاختبارات اللا إتلافية للفلزات وفي حفظ الأطعمة بالتشعيع وفي التشخيص الطبي. تسمى أيضاً Roentgen rays و X-radiation.

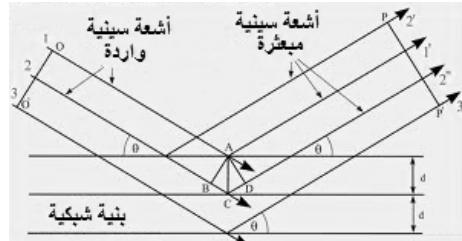


## 2 x-ray diffraction

## انعراف الأشعة السينية

*diffraction des rayons x*

تعبر الأشعة السينية في المادة التي تحرقها وبخاصة في البلورات. يستعمل في دراسة بنى العديد من المركبات الطبيعية مثل البروتينات والحموض النووي. انظر X-ray spectrum.



## 3 x-ray spectrum

## طيف الأشعة السينية

*spectre des rayons x*

طيف إصدار تشكله الأشعة السينية عند تعثرها في بلورة أو في مسطحة محَّزة.

## 4 xanthan gum

## gomme de xanthan

## صمغ الزانتان

بلمر ثنائي صنعي ينحل في الماء ويحضر بتخمير الكربوهيدرات، ثابت حرارياً، تبقى

لزوجته ثابتة في مجال واسع من درجات الحرارة، يتحمل جيداً المحاليل الحمضية والقواعدية القوية، يُعد عميلاً تغليظ. يستعمل في تعويم الفلزات وفي الصناعات الصيدلانية والغذائية وبخاصة في تحضير الوجبات السريعة الغنية بالبروتينات.

## 5 xanthate

## xanthate

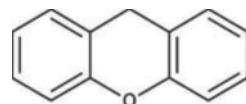
## زانات

ملح الصوديوم أو البوتاسيوم لحمض الكربونيك، يوجد على شكل حبيباتٍ صلبةٍ صفراء ذواقةٍ في الماء، ذات

شكل حبيباتٍ صلبةٍ صفراء ذواقةٍ في الماء، ذات



رائحة واحزة، يستعمل في تعويم الفلزات السلفيدية وفلزات الذهب والفضة والنحاس.  
انظر **xanthic acid**

**6 xanthene***xanthène*مُركب صيغته  $\text{CH}_2(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{O}$ ، يعد البنية الهريلكية

المركبة الأصفرة  
الفلوروسين

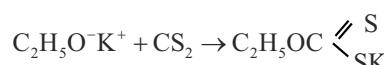
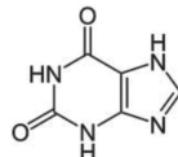
والإيزين والرودامين  
يوجد على هيئة وريقات بلورية صفراء، ينصلّر في  
الدرجة 100.5°س ويغلي في الدرجة 315°س،  
ذواب في الإيتير قليل الذوبان في الغُول وقليله جدًا  
في الماء، يستعمل مبidaً فطريًا وفي تفاعلات  
الاصطناع العضوي.

**7 xanthene dye***colorant xanthénique*

زمرة أصباغ ذات بنية جزيئية قريبة من بنية الرانتين  
تكون المجموعات الأروماتية  $(\text{C}_6\text{H}_4)$  فيها هي حامل  
اللون. من أمثلتها صبغة الفلوروسين  $\text{C}_{20}\text{H}_{12}\text{O}_5$ .

**8 xanthic acid***acide xanthique*

حمض الرانتيك  
صيغته  $\text{ROCS}_2\text{H}$   
حيث R جذر ألكيلي،  
هو غالباً جذر إيتيلي  
 $\text{C}_2\text{H}_5-$  إذا لم يُشر إلى خلاف ذلك، تسمى أملاحه  
رانتات ومثلاها الملح البوتاسيومي الذي يحضر بتفاعل  
إيتوكسيد البوتاسيوم مع ثنائي كبريت الكربون:

**9 xanthine***xanthine*قاعدة بورينية صيغتها  $\text{C}_5\text{H}_4\text{N}_4\text{O}_2$ ، تنشأ من تدرّك

زانتين

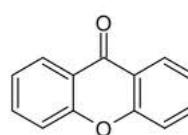
الغوانين، وفي بعض  
النباتات، وهي مسحوق  
أبيض ينحل في هيدروكسيد  
البوتاسيوم ولا ينحل في  
الحموض والماء، من مشتقاتها التيوفيلين في الشاي  
(ثنائي ميتيل الكلرانتين) والكافيين في البن (ثلاثي  
ميتيل الكلرانتين)، تستعمل في الطب وفي تفاعلات  
الاصطناع العضوي.

**10 xantho-***xantho-*

Gr.xanthos

أصفر: سابقة

سابقة بمعنى أصفر.

**11 xanthone***xanthone*مُركب كيتوني ثلاثي الحلقة صيغته  $\text{CO}(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{O}$ 

يوجد في بعض الأصباغ  
النباتية، وهو مسحوق  
بلوري أبيض ينصلّر في

الدرجة 173°س ويغلي في الدرجة 350°س، لا  
ينحل في الماء، ينحل في الغُول والكلوروفورم  
والبنزين وبخاصة إن كانت حارة، يستعمل مادة  
واسطية في صناعة المواد الصيدلانية والعطور والأصباغ.  
يسمي أيضاً *benzophenone oxide*.

**12 xenon***xénon*

غاز نبيل رمزه Xe عدده الذري 54 وكتلته الذرية

زيتون

النسبة 131.3، يقع الفصيلة VIIIa من الجدول الدوري، تكافأهانه 2، 4، 6، 8 له تسع نظائر ثابتة، يمبع في الدرجة 106.9°س، غير فعال كيميائياً لكنه غير خامل كلياً، يحضر بالتقطر المجزأ للهواء السائل، يستعمل في أنابيب الإنارة ومصابيح الوميض في التصوير، وفي دراسات الاقتفاء.

.xenon compounds و noble gas انظر

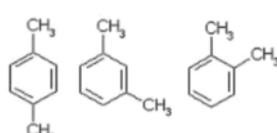
### 13 xenon compounds

*composés de xénon*

أهمها المركبات الفلورية وهي ثنائية و رباعي وسداسي فلوريد الزينون ( $XeF_x$ )، تكون على هيئة بلورات عديمة اللون تحضر بتسخين مزج من الفلور والزينون الغازيين في إناء من النيكل حتى الدرجة 400°س ثم تبريد. تحفظ هذه الفلوريدات بعيداً عن الرطوبة لتفادي تكون ثلاثي أكسيد الزينون  $XeO_3$ ، وهي عملاء فلور شديدة الفعالية، لها معقدات مثل  $XeOF_4$ . كل مركبات الفلور سامة بالاستنشاق ومحرجة وعملاء أكسدة.

### 14 xylene

*xylène*



مزيج من ثلاثة  
مصالحات  
(أورتو و ميتا)

وبارا) لثنائي ميتيل البنزين، صيغته العامة  $C_6H_4(CH_3)_2$ ، وهو سائل رائق ذواب في العَوْل والإيتير، عديم الذوبان في الماء، يحضر بالتقطر المجزأ للنفط والقطران، يستعمل وقوداً للطائرات ومذبياً للراتينات الألكيدية واللّكّر، وفي اصطناع مواد عضوية كيميائية.

### 15 xlenol

*xylénole*

مُركب صيغته  $(CH_3)_2C_6H_3OH$ ، يوجد على هيئة بلورات بيضاء ينصهر بين الدرجتين 20° و 76°س، و يغلي بين الدرجتين 203° و 225°س، قليل الذوبان في الماء، ذواب في معظم المذيبات

العضوية وفي محلول الصودا الكاوية، سام بالتناول وبالامتصاص الخلدي، يستعمل مذبياً و ملداً ومضافاً للمزيلات، وفي الصناعات الصيدلانية و مبادلاً للفطور والحضرات. يسمى أيضاً ثنائياً ميتيل هيدروكسى البنزين.

### 16 xlyidine

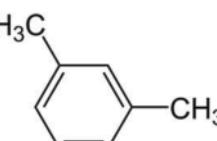
*xylidine*

مُركب صيغته  $(CH_3)_2C_6H_3NH_2$ ، وهو سائل يغلي بين الدرجتين 213° و 226°س، قليل الذوبان في الماء، ذواب في العَوْل

والإيتير، سام بالتناول والاستنشاق والامتصاص الخلدي، يستعمل مادة متوسطة في صناعة المواد الصيدلانية وفي تفاعلات الاصطناع العضوي.

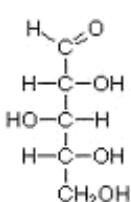
### 17 xylol

*xylol*



هي الشكل التجاري للزايلين، وهو مزيج من مصالحاته الثلاثة مع مشتقات بنزينة أخرى.

18 xylose

*xylose*

مُرَكَّب كربوهيدرات بلوري من الألدو بيتوزات صيغته  $C_5H_{10}O_5$ ، يميني التدوير ينصحه في الدرجة  $144^\circ$  س، ذواب في الماء والغُول، يحضر بالحلمية الحمضية للخشب

زيلوز

وكيزان الندرة، ويوجد في الطبيعة مبلمرًا يسمى الزيلان. يطرح جسم الإنسان معظم ما يمتصه منه، دون أي تبدل، عن طريق البول، يستعمل في الصباغة والدباغة ومصدراً للإيتانول. يسمى أيضًا *wood sugar*.

\* \* \*

# - Y -

<b>1 yarn</b>	خَيْطٌ غَزِيلٌ	<b>4 yield</b>	مردود، حصيلة
<i>fil de tissage</i>		<i>rendement</i>	
ضفيرة متواصلة من ألياف مشططة مجذولة معًا، أو شعيرة مفردة من ألياف طبيعية أو صناعية تستعمل في النسج والخياكة.		OE.geldan	ناتج إجراء أو تفاعل مثل ناتج تفاعل كيميائي يحدُّ بالنسبة المئوية المتحولة من المواد المتفاعلة.
<b>2 yeast</b>	خمير	<b>5 ylide</b>	إيليد
<i>levure</i>		<i>ylide</i>	جزيء معتدل ثنائي القطب تحمل إحدى ذراته (وهي على الأغلب ذرة كربون) شحنة سالبة، وتحمل ذرةً أخرى (مثل N, P, S) شحنةً موجبة، وتدل اللاحقة (-ide) على الشحنة السالبة كما في الكلوريد والسلفيدي. من أمثلته إيليد الأمين $(R)_3P^+C^-(R)_2$ ، وإيليد الفسفين $(R)_3N^+C^-(R)_2$ .
عضويات حية دقيقة وحيدة الخلية، تتکاثر جنسياً ولا جنسياً منها ما هو طبيعي وما يتبع بالزرع، على شكل وريقات أو حبيبات من خلايا وأبواغ، مثل خميرة البيرة التي تحرض التخمر بإنزيماتها فتحول الكربوهيدرات إلى غلوكوز و $CO_2$ و $H_2O$ بوجود الأكسجين، وإلى $CO_2$ وغُول (أو حمض اللاكتيك) بغياب الأكسجين. تعد مضادات غذائية، ومصدراً لفيتامينات وإنزيمات ومحظوظ نووية. تستعمل في تحضير الخبز وفي تخمير الحبوب والمولاس لصنع الغَول. انظر <i>fermentation</i> .			شكل إيليدي
<b>3 yellow enzyme</b>	إنزيم أصفر	<b>6 ylidene</b>	إيليدين
<i>enzyme jaune</i>		<i>ylidene</i>	جذر ثنائي التكافؤ مشتق بنزع ذرتي هيدروجين من ذرة كربون واحدة من جزيء ألكيدي مشبع، أو بنزع ذرة أكسجين من ذرة كربون في جزيء ألدهيدي.
أحد عدة إنزيمات واسعة الانتشار قابلة للتبليور تؤخذ من الخميرة وتتكون من معقد من بروتين مع فسفات الريبوфلافين، يحفّز تفاعلات الأكسدة - الإرجاع في الجسم التي تسمح للخلايا بالتنفس.			
<b>7 ytterbium</b>	إيتريوم	<i>ytterbium</i>	فلز ترابي نادر من فصيلة الإيتريوم، رمزه Yb، عدده

الذري 70 وكتلته الذرية النسبية 173.04، يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري، تكافؤاته 2 و 3 وله سبعة نظائر صناعية، ينصلح في الدرجة 824°س ويغلي في الدرجة 1427°س، يتفاعل ببطء مع الماء ذواب في الحموض الممددة وفي الأمونيا السائلة، يستعمل في أنابيب الأشعة السينية وفي التقانات الليزرية والأبحاث الكيميائية.

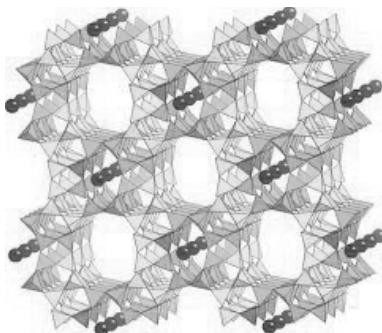
<sup>8</sup> yttrium  
yttrium

إيتريوم

فلز ترابي نادر رمزه Y، يقع في الفصيلة IIIb من الجدول الدوري عدده الذري 3.9 وكتلته الذرية النسبية 88.9059، تكافؤه 3، معظم نظائره غير مستقرة يقع عمرها النصفية بين 3.54 ساعة للنظير Y<sup>92</sup> و 106.6 يوماً للنظير Y<sup>88</sup>، ينصلح في الدرجة 1500°س ويغلي في الدرجة 2927°س، يفكك الماء ذواب في الحموض الممددة وفي محلول هيدروكسيد البوتاسيوم، يستعمل في التقانات النووية وفي صنع سباائك وأنصاف نوافل خاصة.

\* \* \*

# - Z -

<b>1 Zeeman effect</b>	مفعول زيهان <i>effet de Zeeman</i>	رقم يدلّ على حالة الغياب الكلي أو التعادل بين أضداد، كما في الجزيئات المعتدلة التي تندم فيها محصلة شحنتها الكهربائية الموجبة والسلبية.
<b>2 zeolite</b>	زيوليت <i>zéolite</i>	<b>4 zero group</b> الفصيلة صفر <i>groupe zéro</i> فصيلة الغازات الخامدة ذات التكافؤ المنعدم (الصفرى) في الجدول الدوري.
	سيليكات الألومنيوم والصوديوم، أو الكالسيوم أو كليهما معًا، الطبيعية المبيّهة صيغتها العامة: $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{XSiO}_4 \cdot \text{XH}_2\text{O}$ منها الطبيعي ومنها الصناعي، من أمثلتها الشابازيت والستيليت، تمتاز بعملها مبادلاتٍ كاتيونية في تطريدة المياه حيث تخلّيونات الصوديوم منها محلّ أيونات الكالسيوم والمغنيزيوم في الماء العسر. انظر .ion-exchange resin، molecular sieve	<b>5 zero-order reaction</b> تفاعل من مرتبة الصفر <i>réaction d'ordre zéro</i> تفاعل كيميائي يكون مُعَدّله (سرعته) ثابتًا ومستقلًا عن تركيز المواد المتفاعلة فيه.
<b>3 zero</b>	صفر <i>zéro</i>	<b>6 zero-point energy</b> طاقة الدرجة صفر <i>énergie au point zéro</i> الطاقة الحركية المنبعثة في مادة خُفِضَت درجة حرارتها حتى درجة الصفر المطلق.
		<b>7 zero potential</b> كمون الصفر <i>potentiel zéro</i> الكمون المثالي في نقطة ذات بُعدٍ لا متناهٍ عن أي تأثير كهربائي.
		<b>8 zeroth</b> المرتبة صفر <i>d'ordre zéro</i> ما قيمته صفر في مجموعته، مثل القوة صفر لعدد ما.
		<b>9 zeroth law of thermodynamics</b> المبدأ صفر في термодинамик <i>loi d'ordre zéro de thermodynamique</i> مبدأ ينص على أنه إذا توازنَت جملتان ترموديناميكيتان

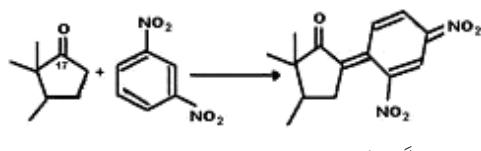
مع جملة ثالثة، كانتا فيها بينهما على توازن إذا ما تماستا، وتكون لها درجة الحرارة ذاتها.

**10 Ziegler catalyst** حفاز زيجلر  
*catalyseur Ziegler*

حفاز ذو فعالية فراغية هو عادة معقد كيميائي مشتق من هاليد فلز انتقالي، مثل رباعي كلوريد التيتانيوم، وهيدرید أو ألكيد فلزي مثل ثلاثي إيتيل الألومينيوم، يعمل في الضغط الجوي الاعتيادي على تحويل الإيتيلين إلى بلمر خطى ذي درجة غليان مرتفعة نسبياً من متعدد الإيتيلين، وكذلك في البلمرة الفراغية النوعية مثل تحويل البروبيلين إلى متعدد البلوري.

**11 Zimmerman reaction** تفاعل زيمerman  
*réaction de Zimmerman*

التفاعل الحاصل بين مركبات كيتونية ومركبات عطرية متعددة النترو (مثل ثنائية نترو البنزين) بوجود مادة قلوية.



مُركب أرجواني

تعتمد الألوان الناشئة في التحديد الكمي للمركبات المختبرة مثل أوكسو الستيرويديات.

**12 zinc** زنك  
*zinc*

عنصر فلزي رمزه Zn، عدده الذري 30 وكتلته الذرية النسبية 65.38، ثنائي التكافؤ يقع في الفصيلة IIb من الجدول الدوري وله خمسة نظائر ثابتة، ينصهر في الدرجة 419° س ويغلي في الدرجة 907° س، شديد الكهرجائية، تشتعل صفيحاته

بوجود الرطوبة، ذواب في الحموض والقلويات عديم الذوبان في الماء، لا يوجد حرّاً في الطبيعة لذلك يؤخذ من خاماته، يعدّ تميّزاً عميلاً للعديد من الإنزيمات، يستعمل في صنع السبائك وفي غلفنة الفلزات والطلي الكهربائي وصنع المنصهرات، وفي صنع المبيدات الجرثومية. انظر cofactor.

**13 zinc chloride** كلوريد الزنك  
*chlorure de zinc*

ملح بلوري صيغته  $ZnCl_2$ ، أبيض وشره للماء ينصهر في الدرجة 290° س ويغلي في الدرجة 732° س ذواب في الماء والغَوْل والإيتير، محرش قوي للجلد والأنسجة، يحضر بتفاعل الحمض مع فلز الزنك أو مع أكسиде، يستعمل حفازاً وعميل بلمهة وتكاثفٍ في الاصطناع العضوي، وفي الطلي الكهربائي ومرسحاً في صناعة النسيج ومطهراً.

**14 zinc dust** مسحوق الزنك  
*poudre de zinc*

زنك فلزي مسحوق يحتوي مقادير متفاوتة من أكسиде، سريع الاشتعال يمكن أن يكون مزيجاً منفجرًا مع الهواء، يؤخذ مسحوقاً رماديّاً أزرق عند تقطير الزنك، يستعمل حفازاً وفي تحضير الأطليمة المقاومة للصدأ أو التأكل، وعميل احتزال.

**15 zinc oxide** أكسيد الزنك  
*oxyde de zinc*

مسحوق أبيض أو رمادي صيغته  $ZnO$ ، يمتلك الغاز  $CO_2$  من الجو، ينصهر في الدرجة 1975° س ذواب في الحموض والقلويات عديم الذوبان في الماء والغَوْل، يحضر بأكسدة أبخرة الزنك أثناء تقطيره وقبل تكثفها، يستعمل في تحضير المساحيق والمراهم ومسرعاً في صناعة المطاط.

## 16 zinc sulfide

*sulfure de zinc*

مسحوق متألق صيغته  $ZnS$ ، ثابت إذا حفظ جافاً يوجد على شكلين ألفاً وبيتاً ويتحول كله إلى الشكل ألفاً في الدرجة  $1020^{\circ}\text{س}$ ، ذواب في الماء عديم الذوبان في الماء. يوجد في الطبيعة ويصنع بإمداد الغاز  $H_2S$  في محلول أحد أملاح الزنك، يستعمل في صناعات الأصباغ والمطاط واللدائن والأطالية اللامعة وفي تحضير مبيدات الفطور.

## سلفيد الزنك

## 17 zircon

*zircon*

سيليكات الزركونيوم الطبيعية صيغتها  $ZrO_2 \cdot SiO_4$  توجد بألوان مختلفة، ذواقة في الماء، تستعمل مصدرًا لتحضير الزركونيوم وأكسиде وحفازًا وعميل سحج في صنع المطاط السيليكوني.

## زيركون

## 18 zirconium

*zirconium*

عنصر فلزي رمزه  $Zr$ ، عدده الذري 40 وكتلته الذرية النسبية 91.22. يقع في الفصيلة IVb من الجدول الدوري ثالثي التكافؤ وثلاثي مع الماليجينات ورباعي مع مركبات أخرى، له خمسة نظائر مستقرة. قاس، لامع ينصلب في الدرجة  $1850^{\circ}\text{س}$  ويغلي في الدرجة  $4377^{\circ}\text{س}$ . ذواب في الماء الساخنة المركزية، يقاوم التأكّل، يشتعل وينفجر إن كان مسحوقًا أو غبارًا، يستعمل في صناعة السبائك المقاومة للتأكّل وفي إكساء قضبان الوقود النووي وحُم الزجاج بالمعدن.

## زيركونيوم

## 19 zirconium oxide

*oxide de zirconium*

## أكسيد الزركونيوم

مسحوق ثقيل أيض رمزه  $ZrO_2$ ، ينصهر في الدرجة  $2700^{\circ}\text{س}$ ، يذوب في معظم الماء والقلويات في درجة حرارة الغرفة، ذواب في حمض النتريك، وفي الحموض  $HF$  و  $HCl$  و  $H_2SO_4$  المركزة والساخنة، يستعمل مصدرًا للزركونيوم وفي صنع المعوجات والألياف المقاومة للحرارة وأنواع خاصة من الزجاج وفي تلوين الخزف والسيراميك.

## 20 zone refining

*reaffinage par zone*

طريقة تنقية تتضمن عمليات صهر وبلاورة متناوبة، توضع العينة المراد تنقيتها في أنبوب ضيق وطويل نسبيًا وتكرر ببطء في فرن تتناوب فيه المناطق الحارة والمناطق الباردة حيث تصهر العينة في المناطق الحارة وتتبلاور في المناطق الباردة، وتبقى الشوائب في مناطق الصهر حيث تؤخذ.



تعتمد هذه الطريقة في تنقية المواد الغالية الثمينة والقليلية المقادير والتي تتطلب تقنية فائقة مثل المواد التي تستعمل في صناعة إلكترونيات الحالة الصلبة.

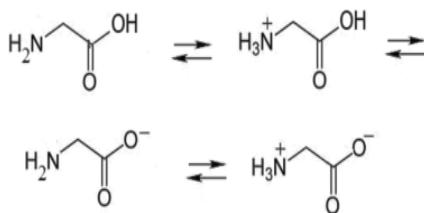
## 21 zwitterion

*ion hermaphrodite*

## أيون ثنائي القطب

مُركب معتدل بمجمله يحمل شحنات كهربائية موجبة وأخرى سالبة في موقع مختلفة منه، ترتبط هذه الظاهرة التي تتعذر فيها الشحنة الكلية للمركب بقيمة  $pH$  الوسط وهي 6.6 للغليسين و 4.7 للجيالاتين و 5.4 للألبومين المصلبي، ويكون

تحشر البروتينات فيها أعظمياً. تعدُّ الحموض الأمينية التي تحمل مجموعة أمينية قاعدية ومجموعة كربوكسيلية حمضية أفضلَ مثالَ لهذه المركبات. يتبع انتقال البروتون، في الغليسين مثلاً، أن يوجد معتدلاً وأيونياً (موجباً أو سالباً) وأيوناً ثنائياً القطب.  
يسمى أيضًا inner salt.



22 zymase

*zymase*

zymaz

\* \* \*

معدن إنزيمي (مزيج) يُحفز تحمير المواد السكرية إلى إيتانول وثنائي أكسيد الكربون، يوجد بصورة طبيعية في الخميرة، كما يوجد في البكتيريا وبعض أنواع النباتات العليا.

23 zymogen

*zymogène*

طليعة إنزيمية غير فعالة يتطلب تفعيلها وتحويلها إلى إنزيم فعال تحوّل كيميائياً حيوياً أو تبدلاً في الشكل لتحرير الجانب الفعال فيها. من أمثلتها التريبيسينوجين (طليعة التريبيسين) والببسينوجين (طليعة الببسين). يسمى أيضًا proenzyme و proferment.

مولد الإنزيم

## اكتشاف العناصر

تعامل الإنسان مع بعض العناصر منذ أزمنة ما قبل التاريخ، دون أي دراية بطبيعتها. بلغ عدد هذه العناصر تسعة، وهي التالية مع رموزها وأعدادها الذرية وأسمائها وأصول هذه الأسماء:

العنصر	رمز العنصر	العدد الذري	أصل التسمية
كربون	carbon	6 C	من اللاتينية carbo وتعني الفحم الحجري.
حديد	iron	26 Fe	من الأنكلو سكسونية iren وتعني الفلز المتين، أخذ رمزه من اسمه اللاتيني .ferrum
نحاس	copper	29 Cu	من اللاتينية cyprium المأخوذ من اسم جزيرة قبرص cyprus حيث وجدت مناجمه.
رصاص	lead	82 Pb	من اللاتينية plumbum وتعني الفضة السائلة ومنها أخذ رمزه.
كبريت	sulfur	16 S	من السنسكريتية sulvere، فاللاتينية sulphurum.
قصدير	tin	50 Sn	من الأنكلو سكسونية tin، فاللاتينية stannum ومنها أخذ رمزه.
فضة	silver	47 Ag	من الأنكلو سكسونية siolfur، فاللاتينية argentum ومنها أخذ رمزه.
ذهب	gold	79 Au	من الإنكليزية القديمة geolo وتعني أصفر، فاللاتينية aurum ومنها أخذ رمزه.

أما الزنك (Zn=30) فمن الألمانية zinc، وقد استعمل منذ 1500 سنة تقريباً دون أن يعرف مكتشفه، ولم

يَعْرَفُ الباحثون حتى عام 1526.

\* \* \*

- و قبل أن نعرض أسماء العناصر وأسماء مكتشفيها، نبدي بعض الدلالات بشأنها.
- 1 - جرى في القرن التاسع عشر اكتشاف حسين عنصراً، وهو أكبر عدد اكتشف من العناصر في أي قرن، إذ بلغ عدد ما اكتشف في القرن العشرين تسعه وعشرين، وفي القرن الحادى والعشرين خمسة.
  - 2 - جرى تكرييم العديد من العلماء بإطلاق أسمائهم على عناصر جديدة مكتشفة مثل أينشتانيوم وماري وبير كوري ولم تطلق هذه الأسماء إلا بعد وفاة أصحابها، بخلاف اسم العالم Glenn Seaborg الذي أطلق على العنصر seabergium في حياة مكتشفه؛ ويبلغ عدد هؤلاء المكرّمين ثلاثة عشر، إلا أن الاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية لم يعتمد منهم إلا اثنى عشر، وأطلق اسم  $\text{dobnium}^{(*)}$  على العنصر الذي اقترح له اسم العالم Otto Hahn، وهو الـ Hahnium.
  - 3 - يحمل ما يقرب من ربع عدد العناصر أسماء أماكن اكتشافها، وتتوزع هذه الأماكن بين قارات مثل أوروبا وبلدان مثل فرنسا وبولونيا ومدن مثل Holmia وهو الاسم اللاتيني لمدينة استكهولم في السويد، و lutetia هو الاسم اللاتيني لمدينة باريس، وجرى مثل ytterbi و هي قرية سويدية اكتشفت فيها أربعة عناصر هي الإيتريوم والإيتريوم والإربيوم والتريبيوم.
  - 4 - اكتشف عنصر واحد هو الهمليوم خارج نطاق الأرض، إذ لوحظ أول مرة في طيف الأشعة الشمسية فحمل اسم الشمس باليونانية وهو helios.
  - 5 - حمل قرابة عشرة عناصر أسماء ورد ذكرها في الأساطير الإغريقية القديمة مثل عنصر النبتونيوم الذي حمل اسم نبتون إله البحار والمحيطات في تلك الأساطير، وعنصر البروميثيوم الذي حمل اسم بروميثيوس الذي عاقبته الآلهة لأنّه باع نار السماء، دلالة على صعوبة اصطناع عناصر جديدة.
  - 6 - دُلّ على بعض العناصر؛ مثل الإنديوم والروبيديوم، بأسماء ألوان بسبب الألوان الساطعة التي لوحظت في طيفها، والكروم لتعدد ألوانه مركياته واليود للونه البنفسجي، وعلى بعضها مثل الأوسميوم باسم الراحة (من اليونانية osme).
  - 7 - العناصر التي تلي اليورانيوم في الجدول الدوري هي عناصر اصطناعية.
  - 8 - جرى أخيراً في هذا القرن إطلاق أرقام على العناصر التي يعتقد اصطناعها، وهي أرقام تمثل العدد الذري المفترض للعنصر مثل ununtrium (وتعني واحد واحد ثلاثة) للعنصر 113 و ununpentum للعنصر 115. ولم يتحقق منها إلا لعنصرين هما ununquadium (114) وحمل اسم flerovium والعنصر (116) وحمل اسم livermonium وسيأتي ذكر هذين العنصرين فيما يلي.

(\*) إشارة إلى (دوبننا) مدينة الأبحاث النووية في روسيا.

مصدر التسمية	اسم المكتشف	رمزه	عدد الذري	اسم العنصر	تاريخ الاكتشاف
من اليونانية arsenikon وتعني الرَّهْجَ (أي: العُبَار) الأصفر.	A.Magnus	33 As	33 Zn	زرنيخ arsenic	١٧٣٥
من الألمانية bisemutum وتعني كتلة بيضاء.	C.Geoffroy	83 Bi	83 Bismuth	بزموت bismuth	
من اليونانية antimonium وتعني «كاره الانفراد» للظن بعدم وجوده تقىً. يأخذ رمزه Sb من اسمه باللاتينية وهو stibium.	J.H.Holden	51 Sb	51 Antimony	أنتيموان antimony	
من اليونانية phosphoros وتعني جال الضوء.	H.Brand	15 P	15 Phosphorus	فسفور phosphorus	
من الألمانية kobold وتعني «روح الشيطان» بسبب الأذى الذي كان يلحق بعمال مناجمه.	G.Brandt	27 Co	27 Cobalt	كوبالت cobalt	
من الإسبانية platina وتعني الفضة الصغيرة.	A.de ulloa	78 Pt	78 Platinum	بلاتين platine	
من الألمانية kupernickel وتعني النحاس الزائف أو نحاس الشيطان.	A.Cronstedt	28 Ni	28 Nickel	نيكل nickel	1751
من اللاتينية hydro-genes وتعني مولد الماء.	H.Cavendish	1 H	1 Hydrogen	هيدروجين hydrogen	1766
من اليونانية nitrogeinoma وتعني «مولد الصودا».	D.Rutherford	7 N	7 Nitrogen	نتروجين nitrogen	1772
من اليونانية oxygeinoma وتعني «مولد الحمض».	J.Priestly	8 O	8 Oxygène	أكسجين oxygen	1774
من اليونانية chloros وتعني اللون الأخضر المصفر.	K.Scheele	17 Cl	17 Chlorine	كلور chlorine	
من اليونانية وهو اسم المقاطعة التي اكتشف فيها.	K.Scheele	25 Mn	25 Manganese	منغنيز manganese	
من اليونانية molybdos وتعني الرصاص.	K.Scheele	42 Mo	42 Molybdenum	موليبدين molybdenum	1778

مصدر التسمية	اسم المكتشف	رمزه	عدد الذري	اسم العنصر	تاريخ الاكتشاف
من اللاتينية tellus وتعني الأرض.	F.Muller	Te	52	تلوريوم tellurium	1782
من السويدية tungsten ومعناه الحجر الثقيل وأخذ رمزه من Wolfram نسبةً إلى Wolfarite مكتشف Peter Woulfe، معدن هذا الفلز.	J.d'Elhuyer F.d'Elhuyer	W	74	تنغستين tungsten	1783
من اسم الكويكب uranus الذي اكتشف قبله بسبع سنوات.	M.Klaproth	U	92	يورانيوم uranium	1789
من اليونانية titanis وتعني الأرض، كما ينسب إلى Titanes من الأساطير.	W.Gregor	Ti	22	تيتانيوم titanium	
من اللاتينية iris وتعني قوس قزح لشدة ألوان العديد من مركباته.	S.Tenant	Ir	77	إيريديوم iridium	1794
من السويدية Yttria نسبة إلى قرية Ytterby حيث اكتشف.	J.Gadolin	Y	39	إيتريوم yttrium	
من اليونانية chromos وتعني اللون لتنوع ألوان مركباته.	L.Vauquelin	Cr	24	كروم chromium	1797
من اسم vanadis أحد أسماء الآلهة في الأساطير الشمالية.	A.delrio	V	23	فاناديوم vanadium	1801
من اسم niobe ابنة tantalo في الأساطير الإغريقية.	C.Hatchett	Nb	41	نيوبيوم niobium	
من اللاتينية ceres وهو اسم كويكب اكتشف قبل السريليوم بستين.	M.klaproth	Ce	58	سريليوم cerium	1803
من اللاتينية pallas وهو اسم كويكب اكتشف قبل البالاديوم بستين.	W.Woollaston	Pd	46	بالاديوم palladium	
من اليونانية rhodon وتعني الوردة.	W.Woollaston	Rh	45	روديوم rhodium	

مصدر التسمية	اسم المكتشف	رمزه	عدد الذري	اسم العنصر	تاريخ الاكتشاف
من اليونانية osme وتعني الرائحة.	S.Tenant	76 Os	أوسميوم osmium		1804
من الإنكليزية soda وتعني مركبات الصوديوم. أما رمزه فمن اللاتينية nitron المأخوذة عن اليونانية natrium فالعربية نطرون.	Sir H.Davy	11 Na	صوديوم Sodium		1807
من الإنكليزية potash فالألمانية potachen وتعني رماد القذر. أما رمزه K فمن اللاتينية kalium فمن العربية القلي وهو الرماد المكلّس.	Sir H.Davy	19 K	بوتاسيوم potassium		
من اليونانية barys وتعني ثقيل.	K.Scheele في سنة 1774 Sir.H.Davy في سنة 1808	56 Ba	باريوم barium		
من strontian اسم مدينة في اسكتلندا اكتشف معدنه فيها.	K.Scheele في سنة 1798 Sir.H.Davy في سنة 1808	38 Sr	سترونسيوم strontium		
من اللاتينية calx وتعني الحجر الكلسي.	Sir.H.Davy	20 Ca	كالسيوم calcium		1808
من اليونانية magnesia وهو اسم المقاطعة التي اكتشف فيها.	Sir.H.Davy في سنة 1831 A.Bussy طريقة لعزله بمقادير كبيرة	20 Mg	مغنيزيوم magnesium		
من الكلمة borax من العربية بُورق.	Sir.H.Davy L.Gay-Lussac L.J.Thenard	5 B	بور boron		
من اليونانية idos وتعني بنفسجي	B.Courtois	53 I	يود iodine		
من اليونانية lithos وتعني الصخر، لأنه اكتشف في خام معدني في حين اكتشف قريناه الصوديوم والبوتاسيوم في مصادر نباتية أولاً.	J.A.Arvedson	3 Li	لיתיوم lithium		1812

مصدر التسمية	اسم المكتشف	رمزه	عدد الذري	اسم العنصر	تاريخ الاكتشاف
من اللاتينية cadmia وهو اسم خام كربونات الزنك الذي أخذ منه.	F.Stromeyer	40 Cd	كادميوم cadmium		1817
من اليونانية selene وتعني القمر.	J.J.Berzelius	34 Se	سيلبينيوم selenium		
من اليونانية tantalus أحد أبطال الأساطير الإغريقية عرف بقسوة العقوبة التي فرضت عليه.	تعرفه A.Ekeberg سنة 1802 وعزله J.Berzelius في سنة 1820	73 Ta	تنثال tantalum		1820
من اللاتينية silex وتعني حجر الصوان.	تعرفه A.Lavoisier سنة 1787 وكشفه J.Berzelius في سنة 1823	14 Si	سيليكون silicon		1823
من العربية «زركون» عن الفارسية zargun وتعني شيء الذهب.	J.Berzelius	40 Zr	زركونيوم zirconium		1824
من اليونانية bromos وتعني الرائحة النتنة.	A.balard	35 Br	بروم bromine		1825
من اللاتينية alumenum وتعني الحجر المر.	H.C.Oersted	13 Al	ألومينيوم aluminum		
من اللاتينية berillus وتعني الأزرق المخضر.	تعرفه vauquelin وعزله كل من A.A.Bussy و F.Wohler في 1828	4 Be	بريليوم beryllium		1828
من اسم إله الحرب في الأساطير السكاندينافية وهو Thor.	J.Berzelius	90 Th	توريوم thorium		
من اليونانية lanthanein وتعني المحتجب.	C.Mosander	57 La	لانثانوم lanthanum		1839
من السويدية yttria نسبة إلى قرية Ytterby حيث اكتشف الفلز.	C.Mosander	65 Tb	تربيوم terbium		1843
من السويدية yttria نسبة إلى قرية Ytterby حيث اكتشف الفلز.	C.Mosander	68 Er	إربيوم erbium		

مصدر التسمية	اسم المكتشف	رمه الذرى عدده	اسم العنصر	تاريخ الاكتشاف
من اللاتينية ruthenia وهو اسم روسيا.	K.K.Klaus	44 Ru	روتينيوم ruthenium	1844
من اللاتينية caesius وتعني السماء الزرقاء بسبب اللون الأزرق في طيفه، وهو أول عنصر اكتشف بالتحليل الطيفي.	R.Bunsen G.Kirchhoff	55 Cs	سيزيوم caesium	1860
من اللاتينية وتعني اللون الأحمر الغامق.	R.Bunsen G.Kirchhoff	37 Rb	روبيديوم rubidium	1861
من اليونانية thallos وتعني البرّاعوم (البرّعم) الأخضر.	W.Crookes	81 Te	تاليوم thallium	
من اللاتينية indicium وتعني النيلي بسبب لون خطوطه الطيفية.	F.Reich	49 In	إنديوم indium	1863
من اللاتينية gallia وهو اسم فرنسا.	F.Lecoq de Boisbaudran	31 Ga	غالليوم gallium	1875
من السويدية Yttria نسبة إلى قرية Ytterbia حيث اكتشف الفلز.	J.de Marignac	70 Yb	إيتريوم ytterbium	1878
من اسم المعدن الذي عزل منه وهو smarkiste.	F.Lecoq de boisbaudran	62 Sm	ساماريوم samarium	1979
من اللاتينية scandia وهم اسم اسكناندرينا.	تبأ ماندلليف بوجوده سنة 1869 وأسماه إيكابر واكتشفه 1879 L.F.Nilson	21 Sc	سكانديوم scandium	
من اللاتينية holmia وهو اسم مدينة استوكهولم.	P.T.Cleve M.Delafontaine j.Soret	67 Ho	هوليوم holmium	
من اليونانية thule وهو الاسم الذي أطلقه الرومان واليونان على بلاد الشمال الأقصى (اسكاندرينا).	P.T.Cleve	69 Tm	تلريوم thulium	
تكريراً لذكرى Johan Gadolin أحد مؤسسي معهد nordic حيث اكتشف الإيتريوم.	J.de Marignac	64 Gd	غادوليانيوم gadolinium	1880

مصدر التسمية	اسم المكتشف	رمزه	عدد الذري	اسم العنصر	تاريخ الاكتشاف
من اليونانية prasiosdidymos وتعني التَّوْعُم الأخضر (مع تَوْعُمِهِ الْآخِرِ الْنِّيُودِيمِيُومِ).	C.V.Welsbach	Pr	59	برازيديميوم praseodymium	1885
من اليونانية neosdidymos وتعني التَّوْعُمِ الْجَدِيدِ (مع تَوْعُمِهِ الْآخِرِ بِرَازِيدِيمِيُومِ).	C.V.Welsbach	Nd	60	نيوديميوم neodymium	
من اليونانية dispositas وتعني صعب المنال.	F.Lecoq de boisbaudran	Dy	66	ديسبروزيوم dysprosium	1886
من اللاتينية germanium وهو اسم ألمانيا.	تنبأ «ماندلليف» بوجوده سنة 1871 وسماه «إيكاسيليكون»(*). واكتشفه Winkler سنة 1886	Ge	32	جرمانيوم germanium	
من اللاتينية fluor وتعني يتدفق.	Moissan	F	9	فلور flourine	
من اليونانية argos وتعني الحامل.	Lord Rayleigh Sir W.Ramsey	Ar	18	أرغون argon	1894
من اليونانية helios وتعني الشمس، إذ حدث تَعْرُفُ خطوطه الطيفية المميزة أول مرة في طيف الأشعة الشمسية.	1868 P.Jassen Sir W.Ramsey 1895	He	2	هليوم helium	1895
من اليونانية kryptos وتعني الكريه بسبب رائحته.	Sir W.Ramsey M.W.Travers	Kr	36	كريتون krypton	1898
من اليونانية neos وتعني الجديد.	Sir W.Ramsey M.W.Travers	Ne	10	نيون neon	
من اليونانية xenos وتعني الغريب.	Sir W.Ramsey M.W.Travers	Xe	54	كريون xenon	
من اللاتينية polonia موطن مكتشفه ماري كوري.	M.Curie	Po	84	بولونيوم polonium	
من اللاتينية فالفرنسية radius وتعني الشعاع، بسبب نشاطه الإشعاعي.	M.et P.Curie	Ra	88	راديوم radium	

(\*) إذ كان ماندلليف قد حدد موقعه بعد السيليكون مباشرة في الفصيلة التي تضمه.

مصدر التسمية	اسم المكتشف	رمزه	عدد الذري	اسم العنصر	تاريخ الاكتشاف
من اللاتينية aktis وتعني الشعاع.	A.Debierne	89 Ac	أكتينيوم actinium		1899
نحت من كلمتي radium و emanation لنشوئه من التفكك الإشعاعي للراديوم.	F.E.Dorn	86 Rn	رادون radon		1900
من Europe اسم قارة أوروبا حيث اكتشف.	F.A.Demarcay	63	أوروبيوم europium		1901
1896 سنة وعزله نقىًّا سنة 1901 من اللاتينية lutetia وهو اسم مدينة باريس.	G.Urbain	71 Lu	لوتسيوم lutetium		1907
من اليونانية protos وتعني الأول.	F.Soddy K.Fajans O.Hahn	91 Pa	بروتكتينيوم protactinium		1917
من اليونانية hafnia وهو اسم مدينة استوكهولم.	1869 تبدأ «ماندليف» بوجوده واكتشفه G.von Hevesey و D.Coster	72 Hf	هافنيوم hafnium		1923
من اللاتينية rhenus وهو اسم نهر الراين في ألمانيا.	W.Noddack I.Tack O.Berg	75 Re	رينيوم rhenium		1925
من اليونانية tecknetos وتعني الصنعي، إذ إنه أول عنصر يصطنع.	1869 تبدأ «ماندليف» بوجوده واكتشفه E.G.Segre و C.Perrier	43 Tc	تكنيسيوم technetium		1937
من اللاتينية francia حيث اكتشف في معهد كوري في باريس.	M.Perry	87 Fr	فرنسيوم francium		1939
من اليونانية astatos وتعني القلق وغير المستقر.	D.Corson K..R.Mackenzie E.Segre	85 At	أستات astatine		1940
من الأساطير الإغريقية، إله البحار والمحيطات.	E.Mcmillan Ph.Abelson	93 Np	نبتونيوم neptunium		
من اليونانية pluto أبعد كوكب عن الشمس.	G.T.Seaborg E.Mcmillan J.Kennedy A.C.Wahl	94 Pu	بلوتونيوم plutonium		

مصدر التسمية	اسم المكتشف	عدد الذري رمزه	اسم العنصر	تاريخ الاكتشاف
من الإنكليزية America.	G.T.Seaborg R.A.James L.D.Morgan A.Ghiorso	95 Am	أمريسيوم americium	1944
تكريّاً لـ Marie & Pierre Curie الذين اكتشفا الراديوم.	تعرّفه G.T.Seaborg سنة 1944 واصطنعه L.E.Glendenin سنة 1947	96 Cm	كوريوم curium	
من الأساطير الإغريقية prometheus وهو اسم الذي سرق النار من السماء وأعطاه لبني البشر.	J.A.Marinsky L.E.Glendenin C.D.Coryell	61 Pm	بروميثيوم promethium	1947
من اسم مدينة Berkely، ولاية كاليفورنيا حيث اصطنع.	G.T.Seaborg وفريقه	97 Bk	بركليوم berkelium	1949
من اسم ولاية وجامعة California حيث اصطنع.	G.T.Seaborg وفريقه	98 Cf	كاليفورنيوم californium	1950
تكريّاً لـ Albert Einstein، على إنجازاته في الفيزياء النظرية.	A.Ghiorso	99 Es	أينشتانيوم einsteinium	
تكريّاً لـ Enrico Fermi، على أبحاثه في ميكانيك الكم وفيزياء الجسيمات.	A.Ghiorso	100 Fm	فرميوم fermium	1952
تكريّاً لـ Dmitry Mendeleyev، الذي وضع الجدول الدوري للعناصر.	A.Ghiorso G.T.Seaborg	101 Md	ماندليفيوم mendelevium	1955
تكريّاً لـ Ernest Lawrence، الذي اخترع السينكلوترون مسرع الجسيمات.	A.Ghiorso G.T.Seaborg	103 Lr	لورنسيوم lawrencium	1961
تكريّاً لـ Alfred Nobel، مخترع الديناميت وصاحب اسم المؤسسة التي تُعنى بمنح جوائز نوبل.	A.Ghiorso G.T.Seaborg	102 No	نوبليوم nobelium	1966
تكريّاً لـ Lord Rutherford، الكيميائي الفيزيائي النيوزيلاندي الذي نال جائزة نوبل على نظريته في التحولات الإشعاعية.	A.Ghiorso G.T.Seaborg	104 Rf	راذرفورديوم rutherfordium	1969

مصدر التسمية	اسم المكتشف	رمزه	عدد الذري	اسم العنصر	تاريخ الاكتشاف
باسم معهد Dubna في روسيا.	A.Ghiorso G.T.Seaborg	105 Db	دوبنيوم dubnium		1970
تكريّاً لـ Glenn T.Seaborg، الذي وضع كيمياء عناصر ما بعد اليورانيوم واصطنع وساهم في اصطناع عَشَرَة عناصر.	A.Ghiorso	106 Sg	سيبورجيوم seaborgium		1974
تكريّاً لـ Niels Bohr، الفيزيائي الدانمركي لأبحاثه في بنية الذرة وفي ميكانيك الكم.	P.Armbruster معهد أبحاث الأيونات الثقيلة (في مدينة دارمشتاد)	107 Bh	بوريوم bohrium		1976
تكريّاً لـ Lise Meitner، التي ساهمت في اكتشاف النشاط الإشعاعي.	= اكتُشف عدد ضئيل من ذرات العنصر	109 Mt	ميتنيريوم meitnerium		1982
من hassias وهو الاسم اللاتيني لمقاطعة Hesse في ألمانيا حيث اصطنع في مدينة دارمشتاد.	= اكتُشف بعض ذرات من العنصر	108 Hs	هاسيوم hassium		1984
من اسم مدينة Darmsted و فيها معهد أبحاث الأيونات الثقيلة حيث اصطنع.	= =	110 Ds	دارمشتاديوم darmstadium		1994
تكريّاً لـ Wilhelm Roentgen، الذي اكتشف الأشعة السينية.	S.Hofman	111 Rg	رونتجينيوم roentgenium		

\* \* \*

وقد أشير في السنوات القليلة الماضية إلى اصطناع عدد من العناصر تقع أعدادها الذرية بين العدددين 112 و 118 وحملت أسماؤها قيم أعدادها الذرية فأعطي العنصر 112 اسم ununbium، وهي كلمة لاتينية تعني: واحد، واحد، اثنان (وذلك من اليسار إلى اليمين). وهكذا حتى العنصر 118 (ununoctium).

إلا أنَّ قِصَرَ أَجَلِ هذه العناصر، الذي يقع بين أجزاء من الثانية وبضعة عشرات الثانية، وضائلة ما اصطناع منها، فهو يقع بين ثلات ذرات وبضع عشرات من الذرات، جعل من الصعب الإقرار بها واعتبار تسمياتٍ لها.

1- فقد اصطناع من العنصر (112) نحو 75 ذرة وذلك في سنة 1996 في معهد أبحاث الأيونات الثقيلة في دارمشتاد في ألمانيا، وله عدة نظائر يبلغ العمر النصفي لأط渥ها عمراً قُرابة 29 ثانية. وقد أقر الاتحاد الدولي للكيمياء البحثة والتطبيقية بهذا العنصر واعتمد التسمية المقترحة له وهي Nicolaus Copernicus (Cn) تكريماً لعالم الفلك Copernicus، ولتسليط الضوء على مفهوم المدار، المشترك بين علمي الفلك والفيزياء النووية.

2- واصطناع العنصر ununquadium (114) في خبر Flerov في روسيا سنة 1998 وأعطي اسم flerovium تكريماً للعالم Georgi N.Flerov، الرائد في فيزياء الأيونات الثقيلة.

3- واصطناع العنصر ununhexium (116) في سنة 2000 في دوبنا (روسيا) وفي كاليفورنيا (أمريكا)، وأعطي اسم livermorium (Lv) إشارة إلى مدينة Livermore (في كاليفورنيا) التي اصطناع فيها ولم يقر الاتحاد IUPAC (هذه التسمية إلا في سنة 2011) هذه التسمية إلا في سنة 2011.

وفيما يلي عناصر أمكن اصطناعها، ولكن الاتحاد الدولي للكيمياء البحثة والتطبيقية لم يقرها حتى الآن:

أ- العنصر ununtrium (113): أشير ببداية إلى اصطناعه في معهد Riken في اليابان في سنة 2003، أكد هذا الاصطناع بعد ذلك ببعض سنوات من قبل علماء روس وأمريكيين، وأطلق عليه اسم (إيكاتاليوم) (وذلك وفق التسمية التي كان مانديليف قد اعتمدها لتسمية عناصر قال بوجودها قبل اكتشافها، وذلك بقرب اسمها بالعنصر الذي يأتي فوقها في الجدول الدوري).

ب- العنصر ununpentium (115): أشير سنة 2003 إلى اصطناع زهاء 50 ذرة منه في روسيا، يقع عمر نظائرها بين 30 و 80 مللي ثانية.

ج- العنصر ununseptium (117): أشير سنة 2010، من قبل علماء روس وأمريكيين إلى اصطناع ست ذرات منه تتفكك في 0.014 ثانية، أطلق عليه اسم إيكاسانت.

د- العنصر ununoctium (118): أشير سنة 2005 إلى اصطناع أربع ذرات منه وأطلق عليه اسم إيكارادون، إذ يُعطى أنه يتمي إلى مجموعة الغازات النبيلة.

## الائزون جائزة نobel في الكيمياء منذ إداتها في مطلع القرن العشرين حتى العام 2013

- تحمل هذه الجائزة اسم المهندس الكيميائي السويدي «ألفريد نوبل» (A.Nobel) المتوفى سنة 1896. وقد أوصى بمنح جوائز تحمل اسمه في الكيمياء والفيزياء والطب والأدب والسلام، من ريع ثروته التي خلفها.
- تعد جائزة نوبل أرفع تقدير علمي، وتنحها أكاديمية العلوم الملكية السويدية تقديراً لإنجازات متميزة في المجالات السالفة الذكر.
- بدأ منح هذه الجائزة في عام 1901، وبلغ عدد الجوائز التي منحت في مجال الكيمياء منذ ذلك حتى العام 2013، مئة وخمس جوائز (105) منحت لـ(165) مرشحاً وحجب منحها في السنوات الثاني:

1942، 1940، 1941، 1933، 1924، 1919، 1917، 1916

- ولم تسمح الحكومة الألمانية للفائزين بها في العامين 1938 و1939، بأخذها، إلا أنهما حصلا لاحقاً على ميداليتها وشهادتها دون مبلغها المالي.
- منح أكبر عدد من الجوائز في الكيمياء العضوية وبلغ 25 جائزة.
- منح 63 جائزة، بمعدل جائزة لمرشح واحد فقط.
- وُمنحت الجائزة لأربع نساء هن:

1) ماري كوري (Maria S.Curie) سنة 1911 (فرنسية، بولونية).

2) إيرين جوليوكوري (Inène J.Curie) سنة 1935 (فرنسية).

3) دوروثي هوجكين (Dorothy C.Hodgkin) سنة 1964 (بريطانية).

4) آدا يوناث (Ada Yonath) سنة 2009 (إسرائيلية).

- نال الجائزة مرتين مرشح واحد من بريطانيا هو «فريديريك سانجر» (F.Sanger) وذلك في العامين 1958 و1980.

- كما نالها مرتين أيضاً مرشحان آخران إنما في مجالين مختلفين وهما:

«ماري كوري» (فرنسية) : في الفيزياء سنة 1903.

: في الكيمياء سنة 1911.

و«لينوس باولنخ» (أمريكي) : في الكيمياء سنة 1954.

: للسلام سنة 1962.

- توزعت أعلى خمس نسب، ومجموعها 81.5 % من الفائزين بالجائزة، بين البلدان التالية وفق ما هو مبين أماماً

أسماها، وتوزعت النسبة المتبقية البالغة 18.5 % بين الفائزين من ستة عشر بلدًا.

%39	أمريكا
%17.5	ألمانيا
%16.5	بريطانيا
%5	فرنسا
%3.5	اليابان

- كان «فريديريك جوليوكوري» (فرنسي) أصغر مرشح نال هذه الجائزة سنة 1935 وكان عمره عندئذ 35 سنة، وكان «جون فن» (أمريكي) أكبر مرشح حصل عليها سنة 2001 وكان عمره عندئذ 85 سنة.
- بلغ متوسط أعمار الحائزين الجائزة 58 سنة.

نورد في الجداول التالية أسماء الفائزين بهذه الجائزة وسنة حصولهم عليها مع بيان جنسيةهم الحالية والإنجازات التي حققوها.

السنة	الفائز (أو الفائزون)	البلد	ماهية الإنجاز
1901	جاكوب هنريسيوس فانت هوف J.H.Van't Hoff	هولندي	اكتشاف قوانين التحرير الكيميائي وضغط التحال في المحاليل.
1902	هيرمان إميل فيشر H.E.Fischer	ألماني	اصطناع العضوي وبخاصة للسكريات والبورينات.
1903	سفانت أرينيوس S.A.Arhenius	سويدى	تطوير نظرية التفكك الإيوني.
1904	السير ويليام رامسي Sir W.Ramsay	بريطانى	اكتشاف العناصر الخاملة وتحديد موقعها في الجدول الدوري.
1905	أدolf فون باير A.Von Baeyer	ألماني	المُساهمة في تطوير الكيماء العضوية والصناعية وذلك بتطوير الأصبغة العضوية وبخاصة النيلة ودراسة المركبات العطرية.
1906	هنرى مواسان H.Moissan	فرنسي	عزل عنصر الفلور وتطوير الفرن الكهربائي الذي يحمل اسمه.
1907	إدوار بوختر E.Buchner	ألماني	المُساهمة في أبحاث الكيماء الحيوية ودراسة التخمر.
1908	لورد إرنست راذرفورد E.Rutherford	نيوزيلندي / بريطانى	أبحاث في التفكك الإشعاعي وكميات المواد المشعة.

السنة	الفائز (أو الفائزون)	البلد	ماهية الإنجاز
1909	فيلهلم أوستفالد W.Ostwald	لاتفيا / ألماني	أبحاث حول التحفيز ووضع المبادئ الأساسية للتوازن الكيميائي وسرعة التفاعل.
1910	أتو فالاش O.Wallach	ألماني	أبحاث في الكيماء العضوية والصناعية وعمله الرائد في حقل المركبات الأليفاتية الحلقية.
1911	ماري كوري M.Curie	بولونية / فرنسية	اكتشاف عنصري الراديوم والبولونيوم وعزل الراديوم ودراسة مركباته.
1912	فيكتور غرينبار V.Grignard بول ساباتيه P.Sabatier	فرنسي فرنسي	اكتشاف كاشف غرينبار. اكتشاف طريقة هدرجة المركبات العضوية بوجود مسحوق فلزي.
1913	ألفرد فرner A.Werner	سويسري / ألماني	ارتباط الذرات في الجزيئات وبخاصة في المركبات اللاعضوية.
1914	تيودور ريتشارد T.W.Richards	أمريكي	التحديد الدقيق للأوزان الذرية لعدد كبير من العناصر.
1915	ريتشارد فيلساتر R.M.Willstatter	ألماني	دراسة الأصبغة النباتية وبخاصة الكلوروفيل.
1916	حجبت الجائزة		
1917	حجبت الجائزة		
1918	فريتز هابر F.Haber	ألماني	اصطناع الأمونيا من عناصرها.
1919	حجبت الجائزة		
1920	فالتر نرنست W.H.Nernst	ألماني	أبحاث في الكيماء الحرارية.
1921	فريديريك سودي F.Soddy	بريطاني	أبحاث في كيماء المواد المشعة وتحرياته عن أصل النظائر وطبيعتها.
1922	فرنسيس أستون F.W.Aston	بريطاني	دراسة مطيافية الكتلة واكتشاف العديد من العناصر غير المشعة.
1923	فريتز بُرغل F.Pregl	نمساوي	وضع طريقة التحليل المكروي للمركبات العضوية.
1924	حجبت الجائزة		
1925	ريتشارد زيموندي R.A.Zsigmondy	هنغاري / ألماني	دراسة المحاليل الغروانية وبيان طبيعتها غير المتجانسة وطرائق تكوينها ودراستها.

السنة	الفائز (أو الفائزون)	البلد	ماهية الإنجاز
1926	تيودور سفينبرغ T.Svedberg	سويدى	دراسة الجمل المبعثرة.
1927	هنريش أوتو فيلاند H.O.Wieland	ألمانى	دراسة تركيب الحموض الصفراوية والمواد المرتبطة بها.
1928	أدولف فينداوس A.O.R.Windaus	ألمانى	دراسة تركيب الستيرويديات وبخاصة الستيرولات وارتباطها بالفيتامينات.
1929	أليير آرثر هاردن Sir A.Harden هانز فون أولر شلبن H.K.E.Chepin	بريطانى / سويدى	تخمر المواد السكرية وإنزيمات التخمر.
1930	هانز فيشر H.Fischer	ألمانى	دراسة بنية الهيموغلوبين والكلوروفيل واصطناع الأول.
1931	كارل بوش C.Bosch فريدريك برجيوس E.Bergius	ألمانى ألمانى	المساهمة في تطوير طائق كيمياء الضغوط المرتفعة.
1932	إرمنغ لانغمور I.Langmuir	أمريكي	أبحاث في كيمياء السطوح.
1933	حجب الجائزة		
1934	هارولد أوري H.C.Urey	أمريكي	اكتشاف الهيدروجين الثقيل (الدوتيريوم).
1935	فريدريك جوليوكوري F.J.Curie إيرين جوليوكوري I.J.Curie	فرنسي فرنسية	اصطناع عناصر مشعة جديدة.
1936	بيتر ديباي P.J.W.Debye	هولندي	تطوير المعارف عن البنية الجزيئية من دراسة العزوم الثنائية الأقطاب وانعراج الأشعة السينية والإلكترونات في الغازات.
1937	السير والتر هاورث Sir W.N.Haworth بول كاررر P.Karrer	بريطانى / روسي / سويدى	أبحاث في الكربوهيدرات والفيتامين C. أبحاث في الكاروتينويديات والفالفينات والفيتامينين A و B.
1938	ريتشارد كوهن R.Kuhn	نمساوي / ألمانى	أبحاث في الفيتامينات والكاروتينيدات. (أُكِرِهَ على رفض الجائزة إلا أنها منحت له في سنة 1946).
1939	أدولف بوتنانت A.F.J.Butenandt ليوبولد روزيكا L.S.Ruzicka	ألمانى / كرواتي / سويسرى	أبحاث حول الهرمونات الجنسية. أبحاث حول متعددات الميتيلين والتربينات العليا.



السنة	الفائز (أو الفائزون)	البلد	ماهية الإنجاز
1955	فنسنت دوفينيو V.duvigneaud	أمريكي	أبحاث في الكيمياء الحيوية واصطناع هرمون متعدد الببتيد.
1956	سير هنسلوود Sir C.N.Hinshelwood نيكولاي سيمينوف N.N.Semenov	بريطاني روسي	أبحاث في آلية التفاعلات الكيميائية المتسلسلة.
1957	لورد ألكسندر تود Lord A.Todd	بريطاني	أبحاث في النكلوتيدات والستائم الإنزيمية النكلوتيدية.
1958	فريديريك سانجر F.Sanger	بريطاني	أبحاث في بنية البروتينات وبخاصة الإنسولين.
1959	ياروسلاف هيروفسكي J.Heyrovsky	تشيكي	تطوير تقانة التحليل البولاروغرافي.
1960	ويلارد ليببي W.F.Libby	أمريكي	اكتشاف وتطوير تقانة التأريخ بالكتربون المشع.
1961	مِلْفِن كالفن M.Calvin	أمريكي	دراسة تمثل ثنائي أكسيد الكربون في النبات في الاصطناع الضوئي.
1962	جون كندرو J.C.Kendrew ماكس بيروتز M.F.Perutz	بريطاني بريطاني	دراسة بنية البروتينات الكروية.
1963	كارل زيغлер K.Ziegler جيولييو ناتا G.Natta	ألماني إيطالي	اكتشافات في كيمياء البلمرات العليا وتقاناتها.
1964	دوروثي هودكن D.C.Hodgkin	بريطانية	تحديد بنى جزيئات عضوية حيوية هامة بالأأشعة السينية.
1965	روبرت وود وارد E.B.Woodward	أمريكي	إنجازات متميزة في الاصطناع العضوي.
1966	روبرت موليكان R.S.Mulliken	أمريكي	أعمال متميزة عن الرابطة الكيميائية والبني الإلكتروني للجزيئات بطريقة المداريات الجزيئية.
1967	رونالد نوريش R.B.Norrish لورد جورج بورتر G.Porter مانفرد إيجن M.Eigen	بريطاني بريطاني ألماني	دراسات وقياسات التفاعلات السريعة جداً.
1968	لارس أونزاجر L.Onsager	نرويجي / أمريكي	اكتشاف العلاقات التبادلية المستعملة في ترموديناميك العمليات اللاعكوسية.
1969	سيرديرك بارتن Sir D.H,Barton أوردهاسل O.Hassel	بريطاني نرويجي	مساهمة في تطوير مفهوم التشكيل الفراغي للجزيئات وتطبيقاته.

السنة	الفائز (أو الفائزون)	البلد	ماهية الإنجاز
1970	لويس لولوار L.Leloir	أرجنتيني / فرنسي	دراسة نكليوتيدات السكريات ودورها في الاصطناع العضوي للكربوهيدرات.
1971	جرهارد هرزلبرغ G.Herzberg	الماني / كندي	مساهمة في معرفة هندسة الجزيئات والبنية الإلكترونية وبخاصة للجذور الحرة.
1972	كريستيان أنفينسن C.B.Anfinsen	أمريكي	دراسة عن الريبونكلياز وبخاصة الصلة بين سلاسل الحمض الأميني والتشكيل الفعال.
	S.Moore ويلIAM ستاين W.H.Stein	أمريكي	مساهمة في فهم الارتباط بين البنية الكيميائية والفعالية التحفizية للمركز الفعال في جزء الريبونكلياز.
1973	إرنست فيشر E.Fischer جيوفري ويلكنسون G.Wilkinson	الماني بريطاني	عمل رائد قاما به منفردين في كيمياء المركبات العضوية الفلزية (مركبات الساندوتش).
1974	بول فلوري P.J.Flory	أمريكي	إنجازات هامة نظرية وتجريبية في الكيمياء الفيزيائية للجزيئات الضخمة.
1975	سير جون كورنفورث Sir J.Cornforth	أسترالي بريطاني	دراسة في الكيمياء الفراغية لتفاعلات المحفزة إنزيمياً.
	V.Prelog	بوسني سويسري	دراسة في الكيمياء الفراغية للجزيئات العضوية وتفاعلاتها.
1976	ويلIAM ليسبكومب W.Lipscomb	أمريكي	دراسات لبنية البورانات موضوعة مسائل في الارتباط الكيميائي.
1977	إيليا بريغوجين I.Prigogine	روسي بلجيكي	مساهمة في دراسة ترموديناميك الجمل غير المتوازنة.
1978	بيتر ميتشل P.P.Mitchell	بريطاني	مساهمة في دراسة انتقال الطاقة الحيوية في الخلية بالاستفادة من نظرية التحال الكيميائي.
1979	هربرت براون H.Brown جورج فيتيغ G.Wittig	بريطاني أمريكي ألماني	تطوير استعمال المركبات المحتوية على البور والفسفور بوصفها كواشف هامة في الاصطناع العضوي.

السنة	الفائز (أو الفائزون)	البلد	ماهية الإنجاز
1980	بول برغ P.Berg	أمريكي	دراسات أساسية في الكيمياء الحيوية للحموض النوروية وبخاصة للدنا المأمور.
	والتر جيلبرت W.Gilbert فريديريك سانجر F.Sanger	أمريكي بريطاني	مساهمات في تحديد السلسل الأساسية في الحمض النووي.
1981	كينيши فوكوي K.Fukui رولد هوفمان R.Hoffmann	ياباني أمريكي	نظريات طوراها منفردين في سير التفاعلات الكيميائية.
1982	سير أرون كلوج Sir A.Klug	ليتواني / بريطاني	تطوير مطيافية المجهر الإلكتروني وإيضاح بنى معقدات الحمض النووي - البروتين.
1983	هنري توب H.Taube	كندي / أمريكي	دراسة آلية تفاعل انتقال الإلكترونات في العقدات الفلزية خاصة.
1984	روس مريفيلد R.G.Merrifield	أمريكي	تطوير طرائق الاصطناع العضوي على حواصل صلبة.
1985	هربرت هتمان H.Hauptmann جيروم كارل J.Karle	أمريكي أمريكي	تطوير طرائق مباشرة لتعيين البنى البلورية للجزيئات الكيميائية الحيوية باسترجاع الأشعة السينية.
1986	دولي هرشباخ D.R.Herschbach يون لي Y.T.Lee جون بالاني J.C.Palanyi	أمريكي تايواني كندي	أبحاث في ديناميكية العمليات الكيميائية الأولية.
1987	دونالد كدكرام D.J.Cram شارل بدرسن C.J.Pedersen جان ماري لين J.M.Lehn	أمريكي نرويجي فرنسي	دراسة الجزيئات من خلال تأثيرات نوعية بنوية باتفاقية عالية.
1988	جوهان ديزنهوفر J.Deisenhofer روبرت هوبر R.H.Huber هرقوت ميشيل H.Mitechel	ألماني ألماني ألماني	تحديد البنية الثلاثية الأبعاد لمركز تفاعل الاصطناع العضوي.
1989	سيدني ألستان S.Altman توماس سكْ T.R.Cech	كندي / أمريكي أمريكي	اكتشاف الخصائص التحفizية للدنا في التفاعلات الخلوية.
1990	إلياس كوراي E.J.Corey	أمريكي	تطوير نظرية وطرائق في الاصطناع العضوي.
1991	ريتشارد إرنست R.R.Ernest	سويسري	تطوير تقانات مطيافية الرنين النووي المغنتيسي (NMR) في تحليل مركبات كيميائية.

السنة	الفائز (أو الفائزون)	البلد	ماهية الإنجاز
1992	رودولف ماركوس R.A.Marcus	كندي / أمريكي	تطوير نظرية تفاعلات الانتقال الإلكتروني في الجمل الكيميائية.
1993	كارل موليس K.B.Mullis ميغائيل سميث M.Simth	أمريكي / بريطاني / كندي	اكتشاف التفاعل المتسلسل للبوليمرات. دراسة للطفرات النوكليدية واستعمالها في دراسات البروتين.
1994	جورج أولاه G.A.Olah	هنغاري / أمريكي	دور أيونات الكربونيوم والكربينيوم في التفاعلات الكيميائية للهييدروكربونات.
1995	بول كروتزن P.J.Crutzen ماريو مولينا M.J.Molina شروع رولاند S.Rowland	هولندي / مكسيكي / أمريكي / أمريكي	دراسة التفاعلات الكيميائية في الغلاف الجوي وبخاصة ما يتعلق منها بتكون الأوزون وتفكيكه.
1996	روبرت كرل R.F.Curl السير هارولد كروتو Sir H.W.Kroto ريتشارد سميلي R.E.Smalley	أمريكي / بريطاني / أمريكي	اكتشاف الفوليرينات.
1997	بول بوير P.D.Boyer جون ووكر J.E.Walker يانس سكو J.C.Skou	أمريكي / بريطاني / دانماركي	إيضاح آلية اصطناع ثلاثي فسفات الأدينوزين .ATP اكتشاف إنزيم ناقل للأيونات $\text{Na}^+$ و $\text{K}^+$ في اصطناع الـ ATP.
1998	والتر كون W.Kohn جون بوبيل J.A.Pople	نمساوي / أمريكي / بريطاني	تطوير نظرية وظيفية الكثافة. تطوير طائق حاسوبية في الكيمياء الكوانтиة.
1999	أحمد زويل A.H.Zewail	مصري / أمريكي	دراسة الحالات الانتقالية لتفاعلات الكيميائية بمطيافية الفمتوثانية.
2000	آلان هيجر A.Heeger آلان ماك ديarmid A.G.MacDiarmid هيديكى شيراكاوا H.Shirakaww	أمريكي / نيوزيلندي / أمريكي / ياباني	اكتشاف وتطوير البليمرات الموصلة.

السنة	الفائز (أو الفائزون)	البلد	ماهية الإنجاز
2001	ويليام نولز W.Knowles ريوجي نويوري R.Npypri كارل بيري شاربليس K.B.Sharpless	أمريكي ياباني أمريكي	تفاعلات المدرجة المحفزة تخلبياً. تفاعلات الأكسدة المحفزة تخلبياً.
2002	جون فن J.B.Fenn كويشي تاناكا K.Tanaka كورت فوترি�تش K.Wuthrich	أمريكي ياباني سويسري	تطوير طرائق تأين في التحليل الطيفي الكُلْتِي لجزيئات الماكروية البيولوجية. تطوير مطيافية التجاويب النموي المغنتيسي NMR لتحديد بنية الجزيئات الماكروية البيولوجية في المحاليل.
2003	بيتر آغر P.Agre رودريك ماكينون R.Mackinnon	أمريكي أمريكي	اكتشاف قنوات مائية في أغشية الخلايا. دراسات بنوية وميكانيكية عن قنوات أيونية في أغشية الخلايا.
2004	آرون سيشانوفر A.Ciechanover أفرايم هرشكو A.Hershko إيرفين روز I.Rose	إسرائيلي / هنغاري / إسرائيلي أمريكي	اكتشاف وإيصال طريقة متوسطة لتفكك البروتين.
2005	إيف شوفان Y.Chouvin روبرت غروبس R.H.Grubbs ريشارد شروك R.R.Schrock	فرنسي أمريكي أمريكي	تطوير طريقة للاصطدام العضوي التبادلي في نطاق الكيمياء الخضراء (الصديقة للبيئة).
2006	روجر كورنبرغ R.D.Kornberg	أمريكي	دراسات حول الأسس الجزيئية لنسخ حقيقيات النوى.
2007	جرهارد إرتل G.Ertl	ألماني	دراسات لتفاعلات الكيميائية على السطوح الصلبة.
2008	أوزامو شيمومورا D.Shimomura مارتن شالفي M.Chalfie روجر تسين R.Y.Tsien	ياباني أمريكي أمريكي	اكتشاف وتطوير البروتين الأخضر المفلور.
2009	راماكريشنان V.Ramakrishnan توماس سٌتيتز T.A.Steitz آدا يونات A.E.Yonath	أمريكي أمريكي إسرائيلية	دراسات لبنيّة ووظيفة الريبوزوم.

السنة	الفائز (أو الفائزون)	البلد	ماهية الإنجاز
2010	R.F.Heck إي. نجيسي أكيرا سوزوكى	أمريكي ياباني ياباني	تطوير تفاعلات الارتباط المتصالبة المحفزة بالباليديوم.
2011	D.Shechtman	إسرائيلي	اكتشاف أشباه بلورات ذات بنى لا دورية منتظمة.
2012	R.J.Lefkowitz براين كوبيلكا	أمريكي أمريكي	دراسة للمستقبلات المترنة بالبروتونات.
2013	M.Karplus ميخائيل ليفيت A.Warshel	مارتن كاربلس أمريكي إسرائيلي / بريطاني إسرائيلي / أمريكي	تطوير نماذج متعددة القياسات للجمل الكيميائية المعقدة. ـ

\* \* \*

## الصدور (البادئات) المضاعفات والأجزاء

إن نظام الوحدات الدولية (SI) الملائم تماماً للحسابات العلمية والتكنولوجية، هو أقل ملاءمة بكثير للحياة العملية، لذا يُوصى باستعمال المضاعفات والأجزاء وفق قوى للعشرة هي في أغلبها من مضاعفات 3. يستعمل عشرون بادئة لتكوين مضاعفات الوحدات وأجزائها.

الاسم		الرمز	نضرب الوحدة بـ
يوتا	yotta	Y	$10^{24}$
زيتا	zetta	Z	$10^{21}$
إكزا	exa	E	$10^{18}$
بيتا	peta	P	$10^{15}$
تيرا	tera	T	$10^{12}$
جيغا	giga	G	$10^9$
ميغا	mega	M	$10^6$
كيلو	kilo	k	$10^3$
هكتو	hecto	h	$10^2$
ديكا	deca	da	10
ديسي	deci	d	$10^{-1}$
ستي	centi	c	$10^{-2}$
ملي	milli	m	$10^{-3}$
ميكرو	micro	$\mu(mu)$	$10^{-6}$
نانو	nano	n	$10^{-9}$
بيكو	pico	p	$10^{-12}$
فمتو	femto	f	$10^{-15}$
آatto	atto	a	$10^{-18}$
زبتو	zepto	z	$10^{-21}$
يوكتو	yocto	y	$10^{-24}$

## قواعد دلالية

accumulation	تراكم	degeneration	ترديّ
agglomeration	تكتل	degradation	تحفيض، حطّ
agglutination	ترافق، تلازق	destruction	تخريب، إتلاف
aggregation	تكثّس، تجتمع	deterioration	تردي
clotting	تجلّط	disaggregation	تفرق، تشرذم
coagulation	تخثر	disintegration	اضمحلال، تفكيك
coalescence	اندماج	dissipation	تبديد
coalition	التصاق	disproportionation	لا تناسبية
congelation	تجميد	dissociation	تفارق
conglutination	تلازق	division	تقسيم، مجموعة انقسام
consistency	تماسك	fission	انشطار
coprecipitation	تراسب، ترسيب مشترك	fractionation	تجزيء
cumulation	تراكم	fragmentation	تشدّف (تجذّد)
flocculation	تندف	grinding	سحْل، سحن
***		partition	تجزئة
annihilation	فناء، إفناء	pulverization	سحق
breaking	كسر	scattering	تشتت
cleavage	تشطّر	segmentation	قطيع
cracking	تكسير	shearing	قصّ
crushing	تهشيم، هرس	splitting	فصّم، انقسام
decay	تفكّك، تفسخ	***	
decomposition	تفكّك (تفكيك)	acidolysis	حمضّلة
deformation	تشوّه	alcoholysis	غُولَلة

hydrolysis	حلْمَهَا	segment	قطعة
solvolysis	حلْحلَة		* * *
solvation	تذوّب	localization	تموضع
	* * *	precipitation	ترسيب، إرساب
alteration	تبَدِّل	sedimentation	ترسيب، إرساب
change	تبَدِّل، تغَيِّر	settling	ترقيد
conversion	تحوِيل، قلب		* * *
exchange	تبادل	shale	سُجَيل
inversion	قلب	slag	خَبَث
modification	تحوِير	sludge	حَمَأ
rearrangement	إعادة ترتيب	slurry	رَوْبة
transformation	تحوّل		* * *
transmutation	تطافر، تقليل	activator	مفعّل، منشط
variation	تغَيِّر	booster	معزّز، داعم
	* * *	catalyst	حَفَاز
abrasion	سُجَح	inducer	محرّض
corrosion	تأكُل	inductor	مستحث
erosion	تحاثٌ، تعرية	inhibitor	مبثّط
etching	تنميـش	initiator	مبـدئ، مبادر
friction	احتـكاك	mediator	وسـيط
pealing	تقـشير	promoter	معـزـز
pickling	تنظيف بالـحامـض	propellant	دـافـع، وـقـود دـافـع
scraping	كـشـط		* * *
scratching	حـكـ	agent	عـمـيل
spotting	تبـقـيع	coefficient	مـعـامل
stripping	إـزـالـة، إـبعـاد، إـبطـال	factor	عـامـل
fraction	جزـء، كـسـر	exponent	أـسـ
fragment	شـدـفـة (جـذـيـذ)		* * *
part	جزـء	absorption	امتصاص

adsorption	امتزاز	brittle	هشّ، قصوف
desorption	انتزاز	ductile	مطّال (مطيل)، سحوب
elution	انتزان	flexible	ليّن
leaching	استغسال، انتفاذ، إنفاذ	fragile	هشّ
resorption	إعادة الارتشاف	labile	مقلقل، فَلِق
sorption	ارتشاف	malleable	قابل للتصفيح
* * *			
clarification	ترويق	deviation	انحراف
decantation	إبابة	diffusion	انتشار
elutriation	تصويب	dispersion	تبعر، تشتت
extraction	استخلاص	displacement	إزاحة، انزياب
filtration	ترشيح	effusion	انصباب، اندفاق
purification	تنقية	initiation	ابتداء، مبادرة
rinsing	شطف	permeation	توغل
washing	غسل	penetration	اختراق
* * *			
agitation	خضخضة	propagation	تواصل، انتشار
beating	خفق، عجن	scattering	تشتت
blending	مزج	shift	انزياب
churning	خض	substitution	تبادل، استبدال
homogenization	مجانسة	termination	إنهاء
mixing	خلط	* * *	
shaking	رج	characterization	توصيف، تمييز
* * *			
chilling	تقريس، تبريد سريع	identification	تعُرف
congelation	تجميد	recognition	تَعْرُف، تقصي
cooling	تبريد	verification	تحقيق
freezing	تجميد، تجمد	* * *	
heating	تسخين	binder	رابط
* * *			
		binding	ربط
		bond	رابطة

chelate	خِلَابَةٌ	staggered	مُزاجٌ
chelation	تَخْلِبٌ	syn	معيّنةٌ
coordination bond	رابطة تساندية، تساند	trans	مفروقٌ
covalent bond	رابطة تشاركية	* * *	
electrovalence	تكافؤ كهربائي	band	شريط، عصابة
ligand	رِبِيْطَةٌ	fiber	ليف
linkage	اتصال	filament	شُعيرَةٌ
polar bond	رابطة قطبية	plate	صفحة
valence	تكافؤٌ	rope	حبل
* * *		sheet	صفحة
aerosol	خلالة هوائية، ضبابية	strand	جديلة
cloud	غِيمَةٌ	string	وتر
foam	رغوة	strip	شريط
fog	ضباب	thread	خيط
froth	رَبَدٌ	wick	فِتيلَةٌ
fume	دخان	wire	سلك
gas	غاز	yarn	خيط غزل
smog	ضباب دخاني، ضبخان	* * *	
smoke	دخان	block	حصر، منع، إعاقة
spray	رذاذ	close-packed	متراصٌ
steam	بخار الماء الحار، هَبَالٌ	compact	مكتنز، متراصٌ
vapor	بخار	mass	كتلة
* * *		* * *	
anti	مضاد	cuve dye	صبغ الحوض
cis	مُقرون	dye	صبغ
eclipsed	خسوف	dye stuff	مادة ملونة
meta	ميتا	mordant dye	صبغ مرّسخ
ortho	سُويّي، أورتو	paint	دهان
para	بارا	stain	تلويّنه، صبغ، لطخة

tincture	صبغة	effect	مفعول
	***	effective	مؤثر، فعال
auxochrome	صباغ، أوكسوكروم	effectiveness	فعالية
chromogen	مولد اللون	effector	مفعّل
chromophore	حامل اللون	efficacity	فعالية، نجاعة
chromosome	صبغي، كروموزوم	efficiency	كفاءة، مردود
chromophile	أليف اللون		***
chromophobe	كاره اللون	impact	وقع
	***	influence	تأثير
adulterant	شائبة	response	إجابة، استجابة
alloy	سيبكة		***
amalgam	ملغمة	concentration	تركيز
crude	خام	dilution	تمديد
metal	فلز	expansion	توسّع
mineral	معدن	extender	مددّد
non mental	لا فلز	extensible	مَدُود
ore	خامات	extension	امتداد
raw	خام	extensive	شمولي، تمددّي
rock	صخر	extent	مدى
	***	stretching	امتطاط، تطيط
form	شكل		***
formation	تشكيل، تشکل	bi, di	ثنائي
formula	صيغة	binary	ثنائي
formulation	صياغة، صوغ	dimer	بلمر ثانوي، (ثنائي الحد)
structure	بنية	hexa	سداسي
configuration	هيئه، تشكيل	hexamer	سداسي الحد، مسدوس
conformation	شكل فراغي	monomer	أحادي الحد، موحد
	***	penta	خماسي
action	فعل	pentamer	خماسي الحد، مخموس

primary	أولي	reversible	عكوس
prime	أول، رئيسي	reversibility	عكوسية
poly	متعدد	***	
polymer	بلمر (متعدد الحدود)	defect	عيوب، خلل
quaternary	راباعي	defective	معيب
secondary	ثانوي	deficiency	عَوْزٌ، نقص
ternary	ثالثي، ثلاني	deficient	مُعَوِّزٌ، ناقص
tertiary	ثالثي	***	
tetra	راباعي	anomer	متصاوغ كربوني، أنومير
tetramer	راباعي الحد، مربوع	diastereoisomer	متصاوغ لاتخالي
trimer	ثلاثي الحد، مثلوث	enantiomer	متصاوغ تخالي
tri	ثلاثي	enantiomorph	متخالي بلوري
uni	أحادي، وحيد	epimer	متصاوغ صنوي
***		isomer	متصاوغ
apex	قمة	monomer	موحد، أحادي الحد، مونومير
peak	ذروة	polymer	متعدد الحدود، بوليمر
top	أعلى	tautomer	صنو، توتومير
***		***	
degree	درجة	isomerism	تصاوغ
level	مستوى	space isomerism	تصاوغ فراغي
order	مرتبة، رتبة	-optical isomerism	تصاوغ ضوئي
rank	مرتبة	-geometrical isomerism	تصاوغ هندسي
***		cis-trans	تصاوغ مقرون، مفروم
backward	مترافق	structural isomerism	تصاوغ بنيوي
balanced	متوازن	chain isomerism	تصاوغ سلسلوي
forward	متقدم	position isomerism	تصاوغ موضعوي
inversion	انقلاب	functional isomerism	تصاوغ وظيفي
irreversible	لاعكوس	tautomerism	صنوية، توتوميرية
irreversibility	لاعكوسية	enol-ketone	إينولي، كيتوني
reversed	معكوس		

# التصاوغ

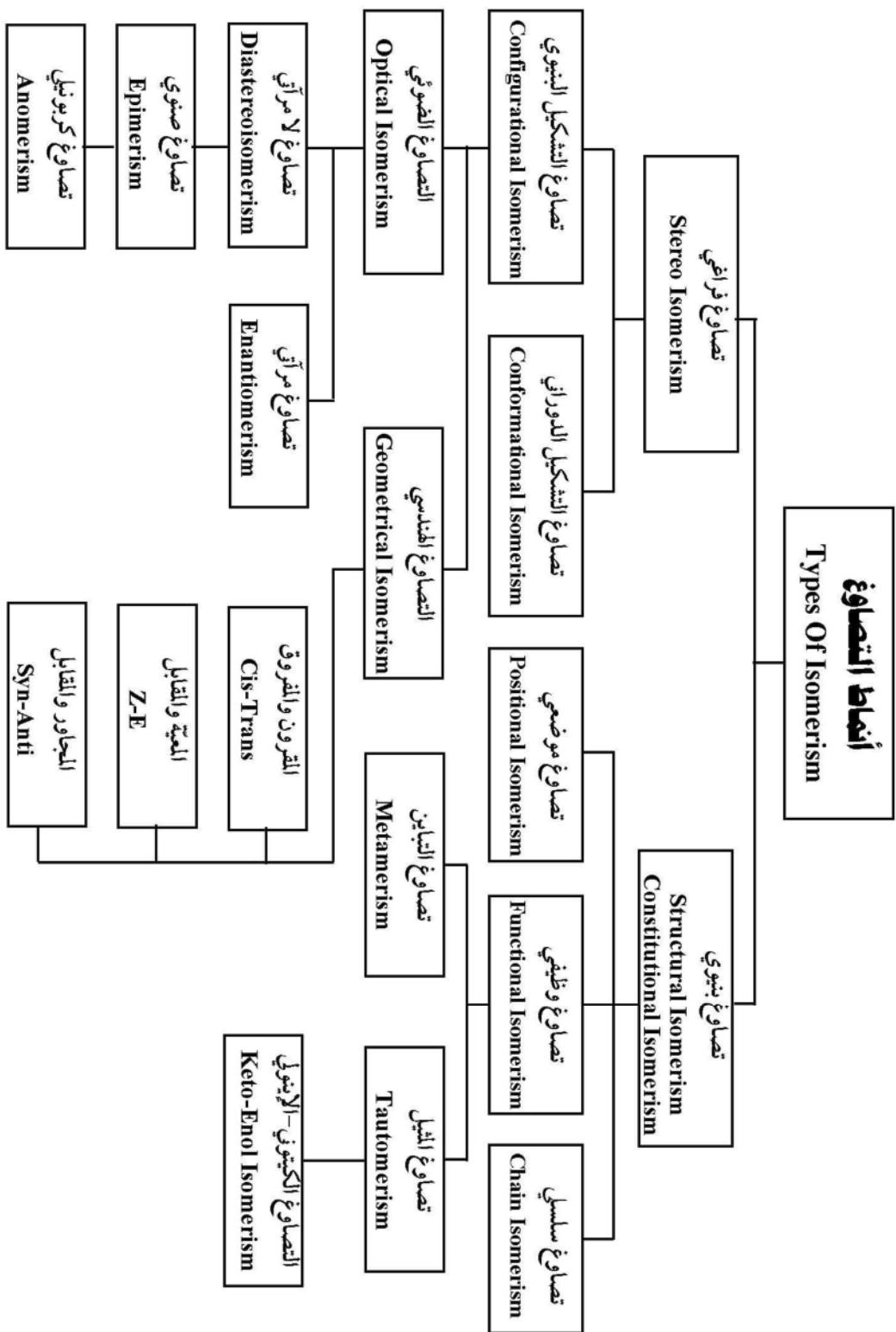
## Isomerism

هو ملحق خاص وضعه عضو لجنة خبراء الكيمياء في المجمع، الأستاذ الدكتور عبد الحليم منصور، عرض فيه أنواع التصاوغ المختلفة، متفرّعة من المصطلح الأم، ومبيناً الصلة بينها، ووضّع مقبالات عربية لها تنسجم مع دلالتها المحدّدة في تعاريفها.

أتت بعض هذه المقابلات مغایرة لما ورد بشأنها في معاجم عنيت بمصطلحات علم الكيمياء، مثل المعجم الطبي الموحد (1)، والنسخة العربية للمعجم ماغروهيل (2)، ومعجم اتحاد الكيميائيين العرب (3)، كما هو مبين في الجدول التالي:

المصطلح	المقابل الموضوع	في المعجم (1)	في المعجم (2)	في المعجم (3)
Isomerism	تصاوغ	التصاوغ	التماكب	التصاوغ
Conformational iso.	تصاوغ دوراني	تصاوغ هيئي	-	تهابيوي
Structural iso.	تصاوغ بنوي	تصاوغ بنوي	تماكب بنوي	-
Anomerism	تصاوغ كربونيلي	تصاوغ كربونيلي	متماكب مصعدى	-
Epimerism	تصاوغ صنوى	تصاوغ صنوى	بيمير	صف
Enantiomerism	تصاوغ مرآتى	تصاوغ مرآتى	خيال	متحايل
Diastereoisomerism	تصاوغ لا مرآتى	تصاوغ فرافقى	متماكب دياسيترى	تصاوغ لا تحايل
Metamerism	تصاوغ التناوب (التبالين)	تصاوغ بنوي (انتظام قسائمى)	قطع تشدد (صد)	تقسم
Tautomerism	تصاوغ المثيل	صنوانية	تماكب نزوحى	توتميرية
Cis-Trans	المقرون والمفروق	-	المقرون والمفروق	مقرون مفروق
Syn-Anti	المجاور وال مقابل	-	-	-
Z-E	المعية والمقابل	-	-	-

كما يحيى الملحق مصطلحين لم يرد لهما أي مقابل عربي في المعاجم المذكورة وهما Syn-Anti و Z-E.  
ويأمل واضع هذا الملحق من الزملاء الذين قد تكون لديهم ملاحظات حول ما جاء فيه، أن يوافوه، مشكورين،  
بملاحظاتهم عن طريق السيد أمين مجمع اللغة العربية الأستاذ الدكتور مكي الحسني الجزارى.



# الجدول الدوري للعناصر

<sup>1</sup> H	<sup>2</sup> He																	
3 Li	4 Be																	
11 Na	12 Mg																	
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr	
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Nb	41 Zr	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe	
55 Cs	56 Ba	57-71 Hf	72 Ta	73 W	74 Re	75 Os	76 Ir	77 Pt	78 Au	79 Hg	80 Tl	81 Bi	82 Pb	83 Po	84 At	85 Rn		
87 Fr	88 Ra	89-103 Rf	104 Db	105 Sg	106 Bh	107 Hs	108 Mt	109 Ds	110 Rg	111 Cn	112 Uut	113 Fl	114 Up	115 Lv	116 Uus	117 Uuo		
57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu				
89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr				

