

# Vocabulaire de la chimie et des matériaux

Délégation générale à la **langue française** et aux langues de France

2018

Termes, expressions et définitions publiés au *Journal officiel*

Premier ministre  
Commission d'enrichissement de la langue française



# Vocabulaire de la chimie et des matériaux

Délégation générale à la **langue française** et aux langues de France

2018

Termes, expressions et définitions publiés au *Journal officiel*

Premier ministre  
Commission d'enrichissement de la langue française

## Avant-propos

---

Ce *Vocabulaire de la chimie et des matériaux* s'adresse à tous : chercheurs, scientifiques, ingénieurs, techniciens, enseignants, étudiants, élèves. Et plus largement, au public soucieux de disposer d'une langue claire et compréhensible.

Il vient ainsi compléter la série des *Vocabulaires* thématiques édités et diffusés par la Délégation générale à la langue française et aux langues de France à partir des listes de termes issues des travaux des collèges de terminologie travaillant dans les ministères. Ces termes ont l'avantage d'être l'expression d'un consensus entre administrations et entreprises ; publiés au *Journal officiel* sous l'égide de la Commission d'enrichissement de la langue française, ils font référence dans leur domaine.

Leur parution sous la forme d'un *Vocabulaire* de 582 termes et définitions témoigne de la détermination que nous avons de sauvegarder le français technique, scientifique et industriel.

Ce *Vocabulaire de la chimie et des matériaux* couvre ainsi plus de trente ans de travaux réalisés par les groupes d'experts en terminologie. Trente années qui permettent d'observer l'évolution d'une science appliquée, innovante, prolifique en termes et concepts nouveaux. Science qui ne cesse de mettre les disciplines en mouvement : biologie moléculaire, cristallographie, physique, spatologie, nanosciences... Toutes disciplines qui modifient en profondeur la confection des matériaux et la construction d'objets du quotidien.

Ce travail doit au départ beaucoup à l'implication de la première commission ministérielle de terminologie de la chimie créée par arrêté ministériel du 15 décembre 1992. Sans pouvoir nommer ici toutes les personnalités qui ont participé à ces travaux terminologiques portant sur la chimie des matériaux, je tiens à exprimer toute ma reconnaissance, en particulier au professeur Jean Rigaudy, qui fut le promoteur et premier président de cette commission, ainsi qu'aux secrétaires et présidents qui se sont succédé depuis : MM. Robert Panico, Marcel Bohy, Jean Toullec, Daniel Cuzin, Claude Andrieux, Daniel Thévenot.

Ce *Vocabulaire* est une nouvelle preuve de la capacité de la langue française à dire la modernité. Une nouvelle étape dans l'action du Gouvernement pour la sauvegarde du français scientifique, technique et industriel et qui prend tout son sens au seuil de l'année 2018-2019, désignée par le ministère de l'Éducation nationale et le ministère de l'Enseignement supérieur, de la Recherche et de l'Innovation comme l'année de la chimie de l'école à l'université, manifestation d'envergure qui mobilise l'ensemble des acteurs de la communauté éducative, scientifique et industrielle. Il est également une contribution déterminante à la construction de la francophonie qui doit, pour apparaître comme une force dans le jeu de la mondialisation, conserver à la langue française sa capacité à désigner les réalités nouvelles.

Loïc DEPECKER

Délégué général à la langue française et aux langues de France

# Introduction

---

Depuis plus de 40 ans, les pouvoirs publics incitent à la création, à la diffusion et à l'emploi de termes français nouveaux afin d'adapter notre langue aux évolutions techniques et scientifiques. Cette action est coordonnée par la **Délégation générale à la langue française et aux langues de France** dans le cadre du dispositif interministériel régi par le décret du 3 juillet 1996 (modifié par le décret du 25 mars 2015). Ce dispositif de traitement terminologique et néologique comprend notamment une **Commission d'enrichissement de la langue française** placée sous l'autorité du Premier ministre, à laquelle sont associés l'Académie française, des experts des domaines scientifiques, techniques et industriels, des spécialistes de la langue, mais aussi des membres d'organismes de normalisation et des partenaires francophones. Cette Commission examine et valide les propositions de termes et définitions des 19 groupes d'experts de terminologie fonctionnant dans 13 ministères.

Ce réseau d'experts élabore une terminologie de qualité, conforme aux règles de formation des mots en français, facilement compréhensible, et faisant référence dans les secteurs spécialisés relevant des différents départements ministériels : information et communication (internet, informatique, télécommunications) ; sciences (biologie, chimie, ingénierie nucléaire, sciences et techniques spatiales) ; industrie (automobile, pétrole) ou encore agriculture, audiovisuel, culture, défense, droit, économie et finances, éducation, environnement, médecine, relations internationales, sports, transports...

Chaque année, environ trois cents nouveaux termes et définitions sont publiés au *Journal officiel* de la République française. Ils sont destinés aux administrations et

aux services de l'État, qui ont un devoir d'exemplarité dans la rédaction des textes **en français**, ainsi qu'à tous les citoyens soucieux d'employer un langage clair et précis.

Versés dans la base **FranceTerme**, qui comprend aujourd'hui plus de 7 800 termes, ces néologismes constituent une ressource utile aux spécialistes (professionnels du secteur, chercheurs, enseignants, traducteurs, journalistes) et une mine de connaissances pour le grand public.

Cette nouvelle édition du *Vocabulaire de la chimie et des matériaux*, publiée par la **Délégation générale à la langue française et aux langues de France**, comprend 582 termes et définitions concernant des notions nouvelles dont la plupart n'avaient pas encore de désignation en français. Ils sont issus pour l'essentiel des travaux menés depuis 1992 par le groupe d'experts du dispositif d'enrichissement de la langue française chargés de **la chimie et des matériaux**, sans oublier d'autres groupes d'experts travaillant dans les domaines de la biologie, de l'ingénierie nucléaire, de la santé et de la médecine, ainsi que de la spatologie.

Tous les termes publiés au *Journal officiel* se trouvent sur le site **FranceTerme** :  
**[www.franceterme.culture.fr](http://www.franceterme.culture.fr)**  
et sur application mobile





# Vocabulaire de la chimie et des matériaux

---

## 1. **ablation**, n.f.

◆ **Domaine** : SPATIOLOGIE/Matériaux-Thermique. ◆ **Définition** : Action d'un flux de matière ou de rayonnement sur la surface d'un corps, entraînant une perte de substance de celui-ci par décomposition chimique, changement d'état ou érosion mécanique. ◆ **Note** : L'ablation de matériaux appropriés déposés à la surface d'un corps permet d'en réduire l'échauffement pendant une durée limitée. ◆ **Équivalent étranger** : ablation.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2000, révisant l'arrêté du 20 février 1995.

## 2. **abusage**, n.m. (langage professionnel)

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ◆ **Définition** : Formation d'éraflures à la surface d'objets en verre, qui est due au frottement de ces objets entre eux ou se produit au contact des équipements de conditionnement ou de manutention. ◆ **Équivalent étranger** : scuffing.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

### 3. achiral, -e, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE / Stéréochimie. ◆ **Définition** : Se dit d'un objet, en particulier d'une entité moléculaire, superposable à son image dans un miroir. ◆ **Note** : « Ch » se prononce [k]. ◆ **Voir aussi** : chiral, chiralité. ◆ **Équivalent étranger** : achiral.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 4. acide de Brønsted

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Entité moléculaire, ou l'espèce chimique correspondante, capable de céder un hydron (proton) en donnant une autre entité ou espèce chimique : la base conjuguée. ◆ **Note** : On qualifie les acides de ce type de « forts » ou « faibles » selon qu'ils sont complètement ou partiellement dissociés en solution aqueuse. ◆ **Voir aussi** : base de Brønsted, conjugaison, hydron. ◆ **Équivalent étranger** : Brønsted acid, protonic acid.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 5. acide de Lewis

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Entité moléculaire, ou l'espèce chimique correspondante, qui accepte un doublet d'électrons. ◆ **Note** : Un acide de Lewis est donc capable de s'associer avec une autre entité moléculaire, dite « base de Lewis », pour former un adduit par mise en commun du doublet de la base. On peut citer comme exemple le trifluorure de bore. ◆ **Voir aussi** : adduit, base de Lewis, électrophile, liaison de coordination. ◆ **Équivalent étranger** : Lewis acid.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 6. acide dur

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Acide de Lewis dont le centre accepteur d'électrons est faiblement polarisable. ◆ **Note** : **1.** Par « polarisable », on entend ici : « dont le nuage électronique peut se déformer facilement sous l'effet d'un champ électrique ». **2.** Un acide dur s'associe plutôt à une base dure qu'à une base molle. ◆ **Voir aussi** : base dure, base molle. ◆ **Équivalent étranger** : hard acid.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 7. acide mou

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Acide de Lewis dont le centre accepteur d'électrons est fortement polarisable. ◆ **Note** : 1. Par « polarisable », on entend ici : « dont le nuage électronique peut se déformer facilement sous l'effet d'un champ électrique ». 2. Un acide mou s'associe plutôt à une base molle qu'à une base dure. ◆ **Voir aussi** : base dure, base molle. ◆ **Équivalent étranger** : soft acid.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 8. acier autopatinable

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ◆ **Synonyme** : acier corten (langage professionnel). ◆ **Définition** : Acier dont on a accru la résistance à la corrosion par l'ajout d'un certain nombre d'éléments permettant la formation, au contact de l'atmosphère, d'une couche protectrice d'oxydes. ◆ **Note** : Les éléments ajoutés peuvent être le phosphore, le cuivre, le chrome, le nickel ou le molybdène. ◆ **Équivalent étranger** : cor-ten steel, corten steel, weathering steel.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

## 9. à-coup, n.m.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Diminution brusque et de faible amplitude de la rigidité d'une éprouvette, due à la propagation instantanée et limitée d'une fissure dans une zone fragile de cette éprouvette au cours d'un essai de détermination de la ténacité d'un matériau. ◆ **Équivalent étranger** : pop-in.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

## 10. activité optique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Propriété qu'a une entité chimique ou physique chirale de faire tourner le plan de polarisation d'un faisceau de lumière polarisée plane. ◆ **Note** : L'activité optique se manifeste aussi par la dispersion rotatoire, le dichroïsme circulaire et la polarisation circulaire d'émission. ◆ **Voir aussi** : chiralité, chiroptique, dextrogyre, lévogyre, pouvoir rotatoire. ◆ **Équivalent étranger** : optical activity.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 11. **adduit**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Espèce chimique AB dont chaque entité moléculaire est formée par combinaison directe de deux entités moléculaires distinctes A et B. ◆ **Note** : **1.** Il existe aussi des stœchiométries différentes de 1/1. **2.** Dans certains cas, en particulier en chimie organique, la formation de l'adduit s'accompagne d'un changement de la nature et de la multiplicité des liaisons entre atomes des entités A et B. **3.** Quand A et B sont des groupes appartenant à la même entité moléculaire, il peut se former un adduit intramoléculaire. ◆ **Voir aussi** : complexe. ◆ **Équivalent étranger** : adduct.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 12. **adhésif thermofusible**

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Préparation adhésive à base de polymères thermoplastiques, appliquée à l'état fondu sur les pièces à coller. ◆ **Équivalent étranger** : hot-melt, hot-melt adhesive.

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 13. I. **adiabatique**, adj.

◆ **Antonyme** : diatherme, adj. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX-CHIMIE/Thermodynamique. ◆ **Synonyme** : atherme, adj. ◆ **Définition** : Se dit d'un matériau, ou de la frontière d'un système thermodynamique, imperméable à la chaleur quel que soit son mode de transmission. ◆ **Voir aussi** : athermane. ◆ **Équivalent étranger** : adiabatic, athermal.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

### 14. II. **adiabatique**, adj.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX-CHIMIE/Thermodynamique. ◆ **Définition** : Se dit de la transformation d'un système thermodynamique s'effectuant sans échange de chaleur avec le milieu extérieur. ◆ **Voir aussi** : athermique. ◆ **Équivalent étranger** : adiabatic.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

### 15. **adsorption à pression modulée**

◆ **Abréviation** : APM. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Génie chimique. ◆ **Définition** : Processus cyclique au cours duquel ont lieu alternativement l'adsorption d'un gaz par un solide ou un liquide à une pression donnée, puis sa désorption à une pression plus

faible. ♦ **Note** : On trouve aussi, dans le langage professionnel, l'expression « adsorption modulée en pression », qui est déconseillée.

♦ **Équivalent étranger** : pressure swing adsorption (PSA).

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

## 16. adsorption à température modulée

♦ **Abréviation** : ATM. ♦ **Domaine** : CHIMIE/Génie chimique.

♦ **Définition** : Processus cyclique au cours duquel ont lieu alternativement l'adsorption d'un gaz par un solide ou un liquide à une température donnée, puis sa désorption à une température plus élevée. ♦ **Note** : On trouve aussi, dans le langage professionnel, l'expression « adsorption modulée en température », qui est déconseillée. ♦ **Équivalent étranger** : temperature swing adsorption (TSA).

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

## 17. adsorption chimique

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX-CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Adsorption faisant intervenir des liaisons chimiques covalentes, ioniques ou métalliques entre les espèces chimiques adsorbées et l'adsorbant. ♦ **Note** : On trouve aussi, dans le langage professionnel,



le terme « chimisorption », qui est déconseillé. ♦ **Voir aussi** : sorption.  
♦ **Équivalent étranger** : chemical adsorption, chemisorption.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

## 18. adsorption physique

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX-CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Adsorption faisant intervenir exclusivement des forces intermoléculaires entre les espèces chimiques adsorbées et l'adsorbant, sans formation de liaisons chimiques covalentes, ioniques ou métalliques. ♦ **Note** : On trouve aussi, dans le langage professionnel, le terme « physisorption », qui est déconseillé. ♦ **Voir aussi** : sorption. ♦ **Équivalent étranger** : physical adsorption, physisorption.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

## 19. affaissement d'une monocouche

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Perte du caractère bidimensionnel d'une monocouche flottante sous l'effet

d'une pression latérale excessive. ♦ **Voir aussi** : monocouche flottante, séquence de Langmuir. ♦ **Équivalent étranger** : monolayer collapse.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 20. **affinage**, n.m.

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ♦ **Définition** : Phase de l'élaboration du verre pendant laquelle les bulles présentes dans le bain de verre sont éliminées à haute température. ♦ **Note** : La température d'affinage est en général comprise entre 1 450 et 1 550 °C. ♦ **Voir aussi** : bain de verre, phase de braise. ♦ **Équivalent étranger** : fining, refining.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

## 21. **alkylation**, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Introduction d'un groupe hydrocarboné monovalent non aromatique dans une espèce chimique. ♦ **Équivalent étranger** : alkylation.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 22. **allothermique**, adj.

- ◆ **Antonyme** : autothermique, adj. ◆ **Domaine** : CHIMIE/ Thermodynamique. ◆ **Définition** : Se dit d'une réaction chimique qui doit être entretenue à l'aide d'une source de chaleur extérieure. ◆ **Équivalent étranger** : allothermal, allothermic.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2009.

## 23. **ambident, -e**, adj.

- ◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Qualifie une entité moléculaire, ou l'espèce chimique correspondante, qui possède deux sites distincts en forte interaction, capables, au cours d'une réaction, d'être l'un ou l'autre le siège d'une nouvelle liaison. ◆ **Note** : **1.** Du latin *ambo*, « tous les deux », et *dens*, « dent ». **2.** On peut citer comme exemples : l'ion énolate, qui peut agir avec les électrophiles soit par l'atome de carbone en *beta*, soit par l'atome d'oxygène, et l'ion nitrite, qui peut réagir de même soit par l'atome d'azote, soit par l'atome d'oxygène. ◆ **Équivalent étranger** : ambident.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 24. amériicié, -e, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE-INGÉNIERIE NUCLÉAIRE. ◆ **Définition** : Se dit d'une substance contenant de l'américium. ◆ **Voir aussi** : béryllié, boré, gadolinié, tritié. ◆ **Équivalent étranger** : americium-bearing.

Source : *Journal officiel* du 3 juin 2012.

## 25. amorçage de fissuration

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Première étape de la formation de fissures dans un matériau. ◆ **Note** : On trouve aussi l'expression « initiation de fissuration », qui est déconseillée. ◆ **Voir aussi** : écartement de fissure, ouverture de fissure. ◆ **Équivalent étranger** : crack initiation.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

## 26. amphiphile, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Se dit d'une entité moléculaire qui présente une double affinité, à la fois hydrophile et lipophile (hydrophobe). ◆ **Note** : Du grec *amphi*, « des deux côtés », et *philos*, « ami ». ◆ **Voir aussi** : tensio-actif. ◆ **Équivalent étranger** : amphiphilic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 27. amphiprotique, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Se dit d'un solvant à la fois protogène et protophile. ◆ **Note** : L'eau est un exemple de solvant amphiprotique. ◆ **Voir aussi** : hydron, protogène, protophile. ◆ **Équivalent étranger** : amphiprotic.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

## 28. anaérocombustion, n.f.

◆ **Domaine** : ÉNERGIE-ENVIRONNEMENT. ◆ **Définition** : Procédé de combustion pour la production d'énergie, dans lequel on utilise comme comburant, à la place de l'air, un oxyde métallique régénéré périodiquement. ◆ **Note** : L'anaérocombustion permet d'obtenir un flux de dioxyde de carbone ( $\text{CO}_2$ ) exempt d'azote, plus facile à récupérer et à conditionner pour le transport et le stockage. Elle fait partie des procédés dits du « charbon propre ». ◆ **Voir aussi** : oxycombustion. ◆ **Équivalent étranger** : chemical looping combustion (CLC).

Source : *Journal officiel* du 6 septembre 2008.

## 29. analogue chimique

- ◆ **Forme abrégée** : analogue, n.m. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie pharmaceutique. ◆ **Définition** : Espèce chimique qui ne diffère d'une autre espèce chimique que par le remplacement d'un atome ou d'un groupe d'atomes par un autre, et qui présente des propriétés physicochimiques et biologiques voisines. ◆ **Voir aussi** : biosistère, espèce chimique, relation quantitative structure-activité. ◆ **Équivalent étranger** : analogue.

Source : *Journal officiel* du 18 juillet 2012.

## 30. analyse calorimétrique

- ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique-Chimie physique. ◆ **Définition** : Analyse thermique consistant à mesurer, en fonction de la température, la chaleur produite ou consommée lors d'un changement d'état physique de la matière étudiée ou lors de sa transformation chimique. ◆ **Équivalent étranger** : scanning calorimetry.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 31. analyse calorimétrique différentielle

◆ **Abréviation** : ACD. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique–Chimie physique. ◆ **Définition** : Analyse thermique consistant à mesurer, en fonction de la température et par rapport à une matière de référence, la chaleur produite ou consommée lors d'un changement d'état physique de la matière étudiée ou lors de sa transformation chimique. ◆ **Équivalent étranger** : differential scanning calorimetry (DSC).

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 32. analyse thermique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique–Chimie physique. ◆ **Définition** : Étude de la relation entre l'une des propriétés d'un échantillon de matière et sa température lorsque cet échantillon est chauffé ou refroidi de manière contrôlée. ◆ **Équivalent étranger** : thermal analysis.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 33. analyse thermique différentielle

◆ **Abréviation** : ATD. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique–Chimie physique. ◆ **Définition** : Analyse thermique consistant à mesurer la

différence de température entre l'échantillon de la matière étudiée et celui d'une matière de référence, soumis l'un et l'autre à un même programme de chauffage ou de refroidissement. ♦ **Équivalent étranger** : differential thermal analysis (DTA).

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

#### 34. **analyte**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique. ♦ **Définition** : Espèce chimique recherchée, détectée et éventuellement dosée selon un protocole analytique. ♦ **Voir aussi** : espèce chimique. ♦ **Équivalent étranger** : analyte.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

#### 35. **angle de contact**

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Angle dièdre formé par deux interfaces contiguës à leur intersection apparente. ♦ **Note** : L'expression « angle de raccordement » n'est pas recommandée. ♦ **Équivalent étranger** : contact angle.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.



### 36. angle de torsion

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Dans un enchaînement non linéaire d'atomes A-B-C-D, angle dièdre formé par le plan contenant les atomes A, B, C et celui qui contient les atomes B, C, D. ◆ **Note** : L'enchaînement étant regardé dans l'axe de la liaison B-C, l'angle de torsion entre les liaisons A-B et C-D est considéré comme positif si la liaison A-B est tournée dans le sens des aiguilles d'une montre de moins de  $180^\circ$  en vue d'éclipser la liaison C-D ; un angle de torsion négatif nécessite une rotation dans le sens opposé. ◆ **Voir aussi** : conformation anticlinale, conformation antipériplanaire, conformation décalée, conformation éclipsée, conformation synclinale, conformation synpériplanaire. ◆ **Équivalent étranger** : torsion angle.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 37. anomère, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Synonyme** : anomérique, adj. ◆ **Définition** : Se dit de chacun des diastéréo-isomères de glycosides, d'hémiacétals cycliques, de formes également cycliques de sucres, ou de molécules apparentées qui ne diffèrent que par la configuration du C-1 dans le cas d'un aldose, du C-2 dans le cas

d'un 2-cétose, etc. ♦ **Note : 1.** Le terme « anomère » est également employé comme substantif. **2.** Du grec *ano*, « en tête », et *meros*, « partie ». ♦ **Équivalent étranger :** anomer (n.), anomeric.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 38. **aromatique**, adj.

♦ **Domaine :** CHIMIE. ♦ **Définition :** Se dit d'une entité moléculaire qui comporte un système conjugué cyclique et qui, en raison de la délocalisation électronique, présente une énergie plus basse et par suite une stabilité plus grande que toutes les structures limites possibles. ♦ **Note : 1.** Ce caractère se rencontre dans les systèmes cycliques plans comportant  $(4n + 2)$  électrons  $\pi$  ; l'exemple classique d'une telle entité est le benzène (pour lequel  $n = 1$ ). **2.** Traditionnellement utilisé pour qualifier les hydrocarbures dont la formule comporte un ou plusieurs noyaux benzéniques, ce terme est parfois employé comme substantif pour les désigner. ♦ **Voir aussi :** conjugaison, entité moléculaire, résonance, structure limite. ♦ **Équivalent étranger :** aromatic.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 39. assistance anchimère

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Accélération d'une réaction résultant de l'interaction entre un centre réactionnel et des électrons d'un groupe appartenant à la même molécule mais qui ne sont pas conjugués avec ce centre. ◆ **Note** : **1.** Du grec *ankura*, « ancre » ; « ch » se prononce [k]. **2.** L'assistance anchimère intervient fréquemment dans les réactions de substitution nucléophile, par exemple dans l'hydrolyse facilitée de l'ypérite [sulfure de bis (2-chloroéthyle)]. ◆ **Voir aussi** : conjugaison, nucléophile. ◆ **Équivalent étranger** : anchimeric assistance.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 40. atactique, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ◆ **Définition** : Se dit d'une macromolécule ou d'un polymère réguliers constitués d'unités configurationnelles élémentaires qui ne sont pas majoritairement identiques. ◆ **Note** : Du grec *a*, privatif, et *taktikos*, relatif à l'« art de ranger, de manœuvrer ». ◆ **Voir aussi** : isotactique, macromolécule, polymère, syndiotactique, tactique, unité configurationnelle élémentaire. ◆ **Équivalent étranger** : atactic.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

41. **athermane**, adj.

◆ **Antonyme** : diathermane, adj. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX-CHIMIE/ Thermodynamique. ◆ **Définition** : Se dit d'un matériau, ou de la frontière d'un système thermodynamique, imperméable à la chaleur si celle-ci est transmise par rayonnement. ◆ **Voir aussi** : adiabatique (I). ◆ **Équivalent étranger** : athermanous, athermic.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

42. **athermique**, adj.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX-CHIMIE/Thermodynamique. ◆ **Définition** : Se dit d'une transformation de la matière sans production ni consommation de chaleur. ◆ **Voir aussi** : adiabatique (II). ◆ **Équivalent étranger** : athermal.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

43. **I. atomisation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique. ◆ **Définition** : Dissociation d'une espèce chimique en atomes libres. ◆ **Note** : L'atomisation d'une espèce chimique est notamment pratiquée au cours d'une

analyse par spectrométrie atomique. ♦ **Voir aussi** : espèce chimique.  
♦ **Équivalent étranger** : atomisation (GB), atomization (EU).

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

#### 44. **II. atomisation**, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie industrielle. ♦ **Définition** : Procédé physique de division d'une substance en fines gouttelettes. ♦ **Note** : La taille des gouttelettes obtenues par atomisation est généralement de l'ordre du micromètre. ♦ **Équivalent étranger** : atomisation (GB), atomization (EU).

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

#### 45. **atropisomère**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Définition** : Conformère pouvant être isolé sous forme d'espèce chimique distincte et résultant d'une rotation restreinte autour d'une liaison simple. ♦ **Note** : **1.** Du grec *a*, privatif, *tropein*, « tourner », et *meros*, « partie ». **2.** Se rencontre, par exemple, chez les biphényles ortho-disubstitués. ♦ **Voir aussi** : conformère. ♦ **Équivalent étranger** : atropisomer.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 46. **attrempage**, n.m.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ◆ **Définition** : Chauffage progressif et contrôlé d'un four verrier lors de sa mise en service.

◆ **Note** : À la différence de la trempe, l'attrempage permet d'éviter l'apparition, dans les matériaux réfractaires des parois du four, de contraintes internes dues à des variations trop rapides de la température. ◆ **Équivalent étranger** : heating-up, heat-up, warming-up.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

#### 47. **autoassemblage bidimensionnel**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Réorganisation spontanée d'une monocouche composite en une monocouche recomposée. ◆ **Voir aussi** : monocouche composite, monocouche recomposée. ◆ **Équivalent étranger** : two-dimensional self-assembly.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

#### 48. **autocondensation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Condensation d'un composé sur lui-même. ◆ **Note** : Par exemple, la condensation aldolique de l'acétaldéhyde est une autocondensation dans laquelle deux

molécules de la même substance sont impliquées. ♦ **Voir aussi** : condensation croisée. ♦ **Équivalent étranger** : self-condensation.  
Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 49. **azophile**, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Se dit d'un composé présentant une affinité pour un atome d'azote. ♦ **Note** : Certains composés du bore, particulièrement azophiles, sont utilisés en synthèse organique. ♦ **Voir aussi** : carbophile, oxophile. ♦ **Équivalent étranger** : azaphilic, azophilic.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

#### 50. **bain de verre**

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ♦ **Définition** : Verre à l'état fondu se trouvant dans le four verrier. ♦ **Voir aussi** : affinage. ♦ **Équivalent étranger** : bath of glass, molten glass.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

### 51. **barbe**, n.f.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ◆ **Synonyme** : trichite, n.f.

◆ **Définition** : Filament monocristallin qui se développe à partir d'une surface métallique et dont la résistance à la rupture est très élevée. ◆ **Équivalent étranger** : whisker.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2000, révisant l'arrêté du 12 août 1976.

### 52. **barrière de rotation**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Différence entre un minimum donné et un maximum voisin de l'énergie potentielle d'une entité moléculaire dans une modification conformationnelle résultant d'une rotation autour d'une liaison. ◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : rotational barrier.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 53. **base de Brønsted**

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Entité moléculaire, ou l'espèce chimique correspondante, capable d'accepter un hydron (proton) en donnant une autre entité ou espèce chimique : l'acide conjugué.

◆ **Note** : On qualifie les bases de ce type de « fortes » ou « faibles »



selon que les acides conjugués sont partiellement ou complètement dissociés en solution aqueuse. ♦ **Voir aussi** : acide de Brønsted, conjugaison, hydron. ♦ **Équivalent étranger** : Brønsted base.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

#### 54. base de Lewis

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Entité moléculaire, ou l'espèce chimique correspondante, capable de fournir un doublet d'électrons.

♦ **Note** : Une base de Lewis est donc capable de réagir avec un acide de Lewis pour former un adduit par mise en commun du doublet de la base. On peut citer comme exemples l'ammoniac et l'oxyde de diéthyle. ♦ **Voir aussi** : acide de Lewis, adduit, liaison de coordination, nucléophile. ♦ **Équivalent étranger** : Lewis base.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 55. base dure

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Base de Lewis dont le centre donneur d'électrons est faiblement polarisable. ♦ **Note** : 1. Par « polarisable », on entend ici : « dont le nuage électronique peut se déformer facilement sous l'effet d'un champ électrique ».

2. Une base dure s'associe plutôt à un acide dur qu'à un acide mou.  
◆ **Voir aussi** : acide dur, acide mou. ◆ **Équivalent étranger** : hard base.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 56. base molle

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Base de Lewis dont le centre donneur d'électrons est fortement polarisable. ◆ **Note** : 1. Par « polarisable », on entend ici : « dont le nuage électronique peut se déformer facilement sous l'effet d'un champ électrique ». 2. Une base molle s'associe plutôt à un acide mou qu'à un acide dur. ◆ **Voir aussi** : acide dur, acide mou. ◆ **Équivalent étranger** : soft base.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 57. bathochrome, adj.

◆ **Antonyme** : hypsochrome, adj. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Spectroscopie.  
◆ **Définition** : Qui provoque un déplacement du spectre électronique d'absorption, ou d'émission, d'une entité moléculaire vers des fréquences plus basses. ◆ **Note** : Du grec *bathos*, « profondeur », et *khrôma*, « couleur ». ◆ **Voir aussi** : chromophore. ◆ **Équivalent étranger** : bathochromic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

58. **béryllié, -e**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE-INGÉNIERIE NUCLÉAIRE. ◆ **Définition** : Se dit d'une substance contenant du béryllium. ◆ **Voir aussi** : amériqué, boré, gadolinié, tritié. ◆ **Équivalent étranger** : berylliated, beryllium-bearing.

Source : *Journal officiel* du 3 juin 2012.

59. **bicaténaire**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Se dit d'une macromolécule ou d'un polymère constitués de deux chaînes reliées entre elles et formant une séquence ininterrompue de cycles telle que les cycles adjacents possèdent un ou plusieurs atomes communs. ◆ **Voir aussi** : macromolécule, multicaténaire, polymère. ◆ **Équivalent étranger** : double-strand.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

60. **bicouche**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film mince constitué de deux monocouches distinctes superposées. ◆ **Voir aussi** : couche monomoléculaire, film. ◆ **Équivalent étranger** : bilayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 61. **biodégradabilité**, n.f.

◆ **Domaine** : ENVIRONNEMENT-MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Qualité d'une substance ou d'un matériau biodégradable. ◆ **Équivalent étranger** : biodegradability.

Source : *Journal officiel* du 22 décembre 2016.

### 62. **biodégradable**, adj.

◆ **Domaine** : ENVIRONNEMENT-MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Se dit d'une substance ou d'un matériau qui se décompose en éléments divers sous l'action d'organismes vivants. ◆ **Note** : Le caractère biodégradable d'une substance ou d'un matériau s'apprécie, en matière d'environnement, en fonction du degré de décomposition, du temps nécessaire à cette décomposition et de l'effet des éléments obtenus sur les milieux. ◆ **Équivalent étranger** : biodegradable.

Source : *Journal officiel* du 22 décembre 2016.

### 63. **biodégradation totale**

◆ **Domaine** : ENVIRONNEMENT-MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Biodégradation complète de composés organiques en dioxyde de carbone, en sels minéraux et en eau en présence d'oxygène, ainsi qu'en méthane en l'absence d'oxygène. ◆ **Note** : 1. On trouve aussi l'expression

« biodégradation ultime », qui est déconseillée. **2.** Lorsque la biodégradation totale se produit en présence d'oxygène, on parle de « biodégradation totale aérobie » (en anglais : *ultimate aerobic biodegradation*) ; lorsqu'elle se produit en l'absence d'oxygène, on parle de « biodégradation totale anaérobie » (en anglais : *ultimate anaerobic biodegradation*). ♦ **Équivalent étranger** : ultimate biodegradation.

Source : *Journal officiel* du 22 décembre 2016.

#### **64. bio-isostère**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie pharmaceutique. ♦ **Définition** : Analogue d'une espèce chimique biologiquement active, dont la structure spatiale et le volume moléculaire sont proches de ceux de cette dernière et dont l'activité pharmacologique est voisine. ♦ **Note** : La recherche de bio-isostères vise à améliorer l'activité pharmacologique des espèces chimiques ou à en réduire les effets toxiques. ♦ **Voir aussi** : analogue chimique. ♦ **Équivalent étranger** : bio-isostere, bioisostere.

Source : *Journal officiel* du 18 juillet 2012.

## 65. **bioplastique**, n.m.

◆ **Domaine** : ENVIRONNEMENT-MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Plastique biosourcé et biodégradable. ◆ **Note** : Un bioplastique est généralement compostable. ◆ **Équivalent étranger** : bioplastic.

Source : *Journal officiel* du 22 décembre 2016.

## 66. **biosourcé, -e**, adj.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX-ENVIRONNEMENT. ◆ **Définition** : Se dit d'un produit ou d'un matériau entièrement ou partiellement fabriqué à partir de matières d'origine biologique. ◆ **Note** : **1.** Les matières d'origine biologique font généralement l'objet d'un ou de plusieurs traitements physiques, chimiques ou biologiques au cours du processus de fabrication. **2.** On parle notamment de « plastique biosourcé » ou de « matériau de construction biosourcé », voire de « teneur en matière biosourcée » d'un produit. ◆ **Équivalent étranger** : bio-based, biobased.

Source : *Journal officiel* du 22 décembre 2016.

## 67. **biotransformation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE-BIOLOGIE. ◆ **Définition** : Transformation in vivo ou in vitro d'une espèce chimique en une autre par des microorganismes ou des enzymes. ◆ **Note** : La biotransformation s'applique à la

métabolisation in vivo des espèces chimiques. On l'utilise aussi dans certains procédés industriels de synthèse organique. ♦ **Voir aussi** : électrosynthèse microbienne, espèce chimique, pile à combustible microbienne, précurseur de substance active. ♦ **Équivalent étranger** : biotransformation.

Source : *Journal officiel* du 18 juillet 2012.

### 68. I. blindage, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Effet d'écran résultant d'un affaiblissement local d'un champ magnétique externe, dû à la présence d'électrons circulant autour d'un noyau atomique, lesquels créent un faible champ antagoniste. ♦ **Note** : Le blindage est à la base des méthodes de résonance magnétique nucléaire appliquées à l'étude des molécules comportant au moins un noyau atomique de spin non nul. ♦ **Équivalent étranger** : shielding.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

### 69. II. blindage, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Effet d'écran résultant d'un affaiblissement local d'un champ électrique exercé vers l'extérieur par une entité chargée (noyau atomique, ion ou

assemblage moléculaire), dû à la présence d'électrons ou d'ions de charge opposée autour de cette entité. ♦ **Note** : L'emploi en ce sens du néologisme « écrantage », comme celui du verbe correspondant « écranter », est impropre. ♦ **Équivalent étranger** : screening.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

## 70. **bloc**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ♦ **Définition** : Partie d'une macromolécule comprenant de nombreuses unités constitutives et qui possède au moins une particularité de constitution ou de configuration qui n'apparaît pas dans les parties adjacentes. ♦ **Note** : Dans certains cas, les définitions relatives aux macromolécules peuvent également s'appliquer aux blocs. ♦ **Voir aussi** : macromolécule, unité constitutive. ♦ **Équivalent étranger** : block.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

## 71. **boîte quantique**

♦ **Domaine** : CHIMIE-PHYSIQUE. ♦ **Définition** : Région de l'espace dont une ou plusieurs dimensions sont suffisamment faibles pour qu'une particule qui y est confinée présente un comportement relevant de



la mécanique quantique. ♦ **Note** : 1. On trouve aussi l'expression « point quantique », qui est déconseillée. 2. Les dimensions d'une boîte quantique sont généralement de l'ordre du nanomètre.

♦ **Équivalent étranger** : quantum dot.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

## 72. bord de Plateau

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Région de l'espace à la périphérie des films de mousse ou des films de mouillage, qui assure la continuité entre le film et la phase liquide génératrice. ♦ **Note** : Du nom du physicien belge Joseph Plateau (1801-1883).

♦ **Voir aussi** : film de mouillage, film de mousse.

♦ **Équivalent étranger** : Plateau border.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 73. boré, -e, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE-INGÉNIERIE NUCLÉAIRE. ♦ **Définition** : Se dit d'une substance contenant du bore. ♦ **Voir aussi** : amériicié, béryllié, gadolinié, tritié. ♦ **Équivalent étranger** : borated, boronated, boron-bearing.

Source : *Journal officiel* du 23 avril 2016.

#### 74. broyage nanométrique

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Procédé consistant à broyer un matériau cristallin jusqu'à obtenir des grains nanométriques. ◆ **Voir aussi** : mécanosynthèse. ◆ **Équivalent étranger** : high-energy milling.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

#### 75. calcin, n.m.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ◆ **Définition** : Verre récupéré et recyclé, le plus souvent dans l'industrie verrière. ◆ **Note** : **1.** Dans l'industrie du verre, le terme « calcin » est préféré à « groisil ». **2.** Le terme « calcin » est aussi employé pour désigner le verre finement broyé utilisé dans la fabrication des émaux. ◆ **Équivalent étranger** : cullet.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

#### 76. canal de distribution

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ◆ **Définition** : Partie aval d'un four verrier permettant l'alimentation en verre fondu d'une ou de plusieurs machines de mise en forme. ◆ **Équivalent étranger** : feeder, feeder channel.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

77. **capteur**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Substance qui réagit avec (ou qui élimine d'une autre façon) un composé à l'état de traces ou qui capture un intermédiaire réactionnel. ◆ **Voir aussi** : piège. ◆ **Équivalent étranger** : scavenger.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

78. **carbomère**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Structure moléculaire dérivée d'une structure moléculaire mère par insertion d'un même nombre d'unités dicarbone dans chacune des liaisons de cette structure. ◆ **Note** : **1.** On parle de « carbomère partiel » si l'insertion est limitée à un seul type de liaisons, par exemple les liaisons carbone-carbone ou les liaisons endocycliques. **2.** Le terme « carbomère » est également utilisé comme adjectif. Ainsi, on dit que l'éthyne est la molécule carbomère du dihydrogène. ◆ **Équivalent étranger** : carbomer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

79. **carbophile**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Se dit d'un composé présentant une affinité pour un atome de carbone insaturé, en particulier dans

un alcyne. ♦ **Note** : Certains composés carbophiles de l'or et du cuivre sont utilisés en synthèse organique. ♦ **Voir aussi** : azophile, oxophile. ♦ **Équivalent étranger** : carbophile (All.), carbophilic.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

## 80. cellule d'électrolyse

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Cellule électrochimique dans laquelle se produit l'électrolyse d'une espèce chimique sous l'action d'un courant électrique continu. ♦ **Note** : Un accumulateur en cours de charge est une cellule d'électrolyse. ♦ **Voir aussi** : courant faradique, espèce chimique, polarographie, voltampérométrie. ♦ **Équivalent étranger** : electrolytic cell.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

## 81. cellule électrochimique

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Dispositif constitué de deux électrodes séparées par un électrolyte, qui sont le siège de réactions d'oxydoréduction. ♦ **Note** : La cellule d'électrolyse et la cellule galvanique sont des exemples de cellule électrochimique. ♦ **Voir aussi** : électrosynthèse microbienne,

pile à combustible microbienne, tension de cellule. ♦ **Équivalent étranger** : electrochemical cell.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

## 82. cellule galvanique

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Cellule électrochimique entre les électrodes de laquelle apparaît une tension électrique continue et qui, quand celles-ci sont reliées par un circuit conducteur extérieur, fournit un courant dû aux réactions d'oxydation ou de réduction se produisant aux électrodes. ♦ **Note** :

1. Du nom du physicien italien Luigi Galvani (1737-1798). 2. On trouve aussi, dans le langage courant, le terme « pile électrique ». 3. Un accumulateur en cours de décharge est une cellule galvanique.

♦ **Voir aussi** : courant faradique, courant galvanique. ♦ **Équivalent étranger** : galvanic battery, galvanic cell.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

## 83. centre chiral

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Définition** : Atome maintenant un ensemble d'atomes ou de groupes d'atomes dans une disposition non superposable à son image dans un miroir. ♦ **Note** : 1. L'exemple

classique de centre chiral est l'atome de carbone asymétrique Cabcd. **2.** Cette expression peut s'appliquer à des structures tétraédriques, octaédriques ou à des pyramides trigonales. **3.** « Ch » se prononce [k]. ♦ **Voir aussi :** chiralité, configuration absolue. ♦ **Équivalent étranger :** chiral center (EU), chiral centre (GB).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 84. **cermet**, n.m.

♦ **Domaine :** MATÉRIAUX. ♦ **Définition :** Matériau constitué d'un mélange de céramique et de métal, généralement obtenu par frittage. ♦ **Note :** **1.** Le plus souvent, la phase métallique constitue le liant entre les grains de céramique ; plus rarement, elle peut se trouver sous forme d'inclusions dans une phase céramique. **2.** Un cermet peut être constitué de plusieurs métaux et de plusieurs céramiques. ♦ **Équivalent étranger :** cermet.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

#### 85. **cermet de carbure métallique**

♦ **Forme abrégée :** cermet-carbure, n.m. ♦ **Domaine :** MATÉRIAUX. ♦ **Définition :** Cermet obtenu par frittage d'un carbure métallique et d'un métal. ♦ **Note :** **1.** Le cermet de carbure de tungstène est

très utilisé pour la fabrication d'outils d'usinage, en raison de sa dureté élevée. **2.** On trouve aussi les expressions « métal dur » et « carbure cémenté », qui sont déconseillées. ♦ **Équivalent étranger :** cemented carbide, hardmetal.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

## 86. chaîne, n.f.

♦ **Domaine :** CHIMIE/Polymères. ♦ **Définition :** Macromolécule ou partie d'une macromolécule comportant une séquence linéaire ou ramifiée d'unités constitutives située entre deux unités constitutives limites qui peuvent être chacune un groupe terminal, un point de branchement ou une particularité caractéristique de la macromolécule. ♦ **Note :** Dans certains cas, les définitions relatives aux macromolécules peuvent également s'appliquer aux chaînes. ♦ **Voir aussi :** bloc, macromolécule, unité constitutive. ♦ **Équivalent étranger :** chain.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

## 87. chaîne principale

♦ **Domaine :** CHIMIE/Polymères. ♦ **Définition :** Chaîne linéaire à laquelle toutes les autres chaînes, qu'elles soient courtes ou

longues, sont attachées. ♦ **Note** : Les chaînes attachées à la chaîne principale peuvent être considérées comme des chaînes latérales.

♦ **Équivalent étranger** : backbone, main chain.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

## 88. chélate, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Entité moléculaire comportant une chélation ; l'espèce chimique correspondante. ♦ **Note** : Du grec *khélé*, « pince » ; « ch » se prononce [k]. ♦ **Voir aussi** : entité moléculaire, espèce chimique. ♦ **Équivalent étranger** : chelate.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 89. chélation, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Formation ou présence de liaisons ou autres forces attractives entre un atome central unique et deux ou plusieurs sites liants distincts d'un même ligand. ♦ **Note** : 1. Du grec *khélé*, « pince » ; « ch » se prononce [k]. 2. On limite souvent l'utilisation de ce terme aux cas où l'atome central est un atome métallique. ♦ **Voir aussi** : ligand. ♦ **Équivalent étranger** : chelation.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.



## 90. chimie médicolégale

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique. ◆ **Définition** : Partie de la chimie et de la toxicologie qui traite des procédés utilisés pour aider la justice dans ses investigations. ◆ **Équivalent étranger** : forensic chemistry, legal chemistry.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 91. chimie pharmaceutique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie pharmaceutique. ◆ **Définition** : Branche de la chimie qui a pour objet la définition et la préparation de composés chimiques - substances actives et excipients - entrant dans la composition des médicaments. ◆ **Équivalent étranger** : pharmaceutical chemistry.

Source : *Journal officiel* du 18 juillet 2012.

## 92. chimie thérapeutique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie pharmaceutique. ◆ **Définition** : Branche de la chimie qui a pour objet de concevoir des composés biologiquement actifs, d'étudier leur métabolisme et d'interpréter leur mode d'action à l'échelle moléculaire, en se fondant notamment sur des relations quantitatives structure-activité. ◆ **Voir aussi** :

relation quantitative structure-activité. ♦ **Équivalent étranger** : medicinal chemistry.

Source : *Journal officiel* du 18 juillet 2012.

### 93. **chimiothèque**, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie pharmaceutique. ♦ **Synonyme** : échantillothèque chimique. ♦ **Définition** : Collection d'échantillons de substances chimiques accompagnés d'une description de leurs caractéristiques. ♦ **Équivalent étranger** : chemical library, library.

Source : *Journal officiel* du 18 juillet 2012.

### 94. **chiral, -e**, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Définition** : Se dit d'un objet, en particulier d'une entité moléculaire, non superposable à son image dans un miroir. ♦ **Note** : 1. Le terme a été étendu improprement à des substances dont toutes les molécules sont chirales même si l'assemblage macroscopique de ces molécules est racémique. 2. « Ch » se prononce [k]. ♦ **Voir aussi** : achiral, racémique. ♦ **Équivalent étranger** : chiral.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 95. **chiralité**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Propriété géométrique d'un objet, en particulier d'une entité moléculaire, non superposable à son image dans un miroir. ◆ **Note** : « Ch » se prononce [k]. ◆ **Voir aussi** : achiral. ◆ **Équivalent étranger** : chirality, handedness.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 96. **chiroptique**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Qualifie les techniques optiques utilisées pour l'étude de la chiralité des molécules. ◆ **Note** : 1. S'applique, par exemple, à la polarimétrie, aux mesures de la dispersion rotatoire optique et du dichroïsme circulaire. 2. « Ch » se prononce [k]. ◆ **Voir aussi** : dispersion rotatoire optique. ◆ **Équivalent étranger** : chiroptic, chiroptical.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 97. **chromophore**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Spectroscopie. ◆ **Définition** : Se dit d'un ensemble d'atomes à l'origine de la couleur d'une entité moléculaire et, par extension et plus généralement, à l'origine d'une transition

électronique donnée. ♦ **Note** : Le terme « chromophore » est également employé comme substantif. ♦ **Voir aussi** : bathochrome, hypsochrome. ♦ **Équivalent étranger** : chromophore (n.), chromophoric.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 98. ciblage pharmacologique

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie pharmaceutique. ♦ **Définition** : Conception et mise en œuvre de processus chimiques et physicochimiques permettant d'acheminer une substance active vers un organe cible. ♦ **Équivalent étranger** : drug targeting.

Source : *Journal officiel* du 18 juillet 2012.

## 99. classe de propreté

♦ **Domaine** : ÉLECTRONIQUE/Composants électroniques. ♦ **Définition** : Niveau d'empoussiérage dans une salle blanche, défini par le nombre volumique maximal de particules de divers diamètres, supérieurs ou égaux à des valeurs spécifiées. ♦ **Voir aussi** : salle blanche. ♦ **Équivalent étranger** : cleanliness class.

Source : *Journal officiel* du 6 juin 2014.

100. **clathrate**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Composé d'inclusion dans lequel la molécule incluse est enfermée dans une cage formée par la molécule hôte ou par un réseau de molécules hôtes. ◆ **Note** : **1.** Du grec *klathron*, « fermeture ». **2.** L'expression « composé en cage » est déconseillée. ◆ **Voir aussi** : composé d'inclusion, molécule hôte. ◆ **Équivalent étranger** : cage compound, clathrate.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

101. **clinchage**, n.m. (langage professionnel)

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ◆ **Synonyme** : assemblage-emboutissage, n.m. ◆ **Définition** : Procédé d'assemblage de deux tôles minces consistant à les emboutir simultanément entre un poinçon et une matrice pour former un point de jonction par déformation plastique. ◆ **Équivalent étranger** : clinching.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

102. **coétalement**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Action de déposer ensemble et simultanément, à la surface d'un liquide, deux espèces chimiques, l'une amphiphile et l'autre non amphiphile.

◆ **Voir aussi** : amphiphile, composé semi-amphiphile, cuve de Langmuir, sous-phase. ◆ **Équivalent étranger** : co-spreading.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 103. **coextrusion**, n.f.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé consistant à extruder simultanément, à travers une seule filière et à l'aide de plusieurs extrudeuses, des polymères thermoplastiques différents qui se répartissent en couches superposées dans le produit élaboré. ◆ **Équivalent étranger** : coextrusion.

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 104. **combustion**, n.f.

◆ **Domaine** : SPATIOLOGIE/Thermique. ◆ **Définition** : Réaction chimique exothermique entre un corps réducteur et l'oxygène ou un autre corps oxydant. ◆ **Équivalent étranger** : burning, combustion.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2000, révisant l'arrêté du 12 janvier 1973.

### 105. **compatibilité alimentaire**

◆ **Domaine** : ALIMENTATION-MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Capacité d'un matériau à être mis en contact avec un aliment sans transfert de

molécules dommageable à la qualité et à l'innocuité de l'aliment.

◆ **Note : 1.** La compatibilité alimentaire d'un matériau dépend de ses qualités intrinsèques, de ses conditions d'utilisation, ainsi que de l'aliment qui est à son contact. **2.** On trouve aussi, dans le langage professionnel, le terme « alimentarité ». ◆ **Équivalent étranger :** food compatibility.

Source : *Journal officiel* du 18 juin 2017.

#### 106. **complexe**, n.m.

◆ **Domaine :** CHIMIE. ◆ **Définition :** Entité moléculaire formée par l'association de deux ou de plusieurs entités moléculaires, ioniques ou neutres ; l'espèce chimique correspondante. ◆ **Voir aussi :** adduit, entité moléculaire, espèce chimique, liaison de coordination. ◆ **Équivalent étranger :** complex.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 107. **composat**, n.m.

◆ **Domaine :** MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition :** Mélange intime d'un ou de plusieurs polymères avec d'autres substances telles que des charges, des plastifiants ou des colorants, qui est utilisé

comme matière première dans des machines destinées à fabriquer des objets en matière plastique. ♦ **Équivalent étranger** : compound.

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 108. composé d'inclusion

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Composé dont l'un des composants forme une cavité de taille limitée ou un réseau cristallin dans lesquels sont logées la ou les entités moléculaires d'une seconde espèce chimique. ♦ **Note** : L'attraction entre l'hôte et la ou les molécules incluses étant due à des forces de Van der Waals, il n'y a pas de liaisons chimiques fortes entre ces espèces. ♦ **Voir aussi** : clathrate, entité moléculaire, molécule hôte, molécule incluse. ♦ **Équivalent étranger** : inclusion complex, inclusion compound.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 109. composé en couronne

♦ **Forme abrégée** : composé couronne. ♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Assemblage monocyclique comportant au moins trois sites liants retenus ensemble par des liaisons covalentes et suffisamment proches pour former des chélates avec des espèces cationiques incluses en position centrale ou quasi centrale. ♦ **Note** :



On peut citer comme exemples de telles molécules les éthers-couronnes, capables de fixer les cations alcalins. ♦ **Voir aussi** : chélate, complexe, cryptand, liaison covalente, ligand. ♦ **Équivalent étranger** : coronand, coronate, crown compound.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 110. composé méso

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Définition** : Espèce chimique constituée d'entités moléculaires achirales du fait de la présence, par paires, de groupes énantiotopes. ♦ **Note** : **1.** Du grec *mesos*, « situé au milieu ». **2.** « Méso » a pour origine le qualificatif « mésotartrique » attribué à l'acide tartrique optiquement inactif, indédoublable, découvert par Pasteur. **3.** « Méso » est à considérer comme le stéréodescripteur attribué à un membre achiral d'un ensemble de diastéréo-isomères comportant au moins un membre chiral. ♦ **Voir aussi** : achiral, dédoublement d'un racémique, énantiotope, stéréodescripteur. ♦ **Équivalent étranger** : meso-compound.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 111. composé racémique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Composé cristallin homogène formé par deux énantiomères présents en quantités égales dans la maille élémentaire. ◆ **Voir aussi** : conglomérat racémique, énantiomère, racémique. ◆ **Équivalent étranger** : racemic compound.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 112. composé semi-amphiphile

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Composé doué de propriétés amphiphiles, formé par combinaison de deux espèces chimiques, l'une amphiphile et l'autre non amphiphile. ◆ **Note** : L'usage de cette expression est généralement restreint aux composés montrant une activité fonctionnelle spécifique liée à la présence de l'espèce non amphiphile. ◆ **Voir aussi** : amphiphile. ◆ **Équivalent étranger** : co-amphiphilic compound.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 113. condensation, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Réaction de jonction entre deux ou plusieurs entités moléculaires aboutissant à un seul produit et qui

s'accompagne généralement de l'élimination d'une petite molécule (eau, ammoniac, etc.). ♦ **Note** : 1. La réaction peut également se produire entre des sites réactionnels séparés d'une même entité moléculaire. 2. En chimie organique, la définition s'applique, le plus souvent, à la soudure de molécules par formation de liaisons entre atomes de carbone. 3. En chimie inorganique, la réaction peut conduire à une seule famille de produits plutôt qu'à un seul produit. ♦ **Voir aussi** : autocondensation. ♦ **Équivalent étranger** : condensation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 114. condensation croisée

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Condensation entre deux composés différents. ♦ **Note** : Par exemple, la condensation de l'acétone sur le benzaldéhyde est une condensation croisée dans laquelle une molécule de chaque substance est impliquée. ♦ **Voir aussi** : autocondensation. ♦ **Équivalent étranger** : cross-condensation, crossed condensation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 115. conditions drastiques

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Dans une réaction chimique, conditions, notamment de température ou de pression, exceptionnellement énergiques. ◆ **Équivalent étranger** : drastic conditions.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 116. configuration, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Disposition spatiale des atomes ou des groupes d'atomes d'une entité moléculaire, propre aux stéréo-isomères dont l'isomérisation n'est pas due à des différences de conformation. ◆ **Voir aussi** : conformation. ◆ **Équivalent étranger** : configuration.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 117. configuration absolue

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Disposition spatiale des atomes ou des groupes d'atomes d'une entité moléculaire chirale ou d'un groupe chiral qui distingue cette entité ou ce groupe de son image dans un miroir. ◆ **Note** : La configuration absolue peut être décrite par des stéréodescripteurs conventionnels tels que *R* ou *S*.

- ◆ **Voir aussi** : chiralité, règles séquentielles, stéréodescripteur.
- ◆ **Équivalent étranger** : absolute configuration.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 118. **configurationnel, -elle**, adj. (langage professionnel)

- ◆ **Domaine** : CHIMIE / Stéréochimie. ◆ **Définition** : Qui est relatif à la configuration. ◆ **Note** : Exemple : isomère configurationnel.
- ◆ **Équivalent étranger** : configurational.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 119. **configuration relative**

- ◆ **Domaine** : CHIMIE / Stéréochimie. ◆ **Définition** : Configuration de tout centre stéréogène par rapport à tout autre centre stéréogène contenu dans la même entité moléculaire. ◆ **Note** : À la différence de la configuration absolue, la configuration relative demeure inchangée par réflexion. ◆ **Voir aussi** : stéréogène. ◆ **Équivalent étranger** : relative configuration.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 120. **conformation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Disposition spatiale des atomes ou des groupes d'atomes d'une entité moléculaire s'appliquant à des structures stéréo-isomères qui peuvent être interconverties par des rotations autour de liaisons simples. ◆ **Voir aussi** : configuration, conformère. ◆ **Équivalent étranger** : conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 121. **conformation anticlinale**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Conformation d'un édifice moléculaire dans laquelle les trois liaisons formées par deux atomes ou groupes attachés à deux atomes adjacents forment un angle de torsion compris entre  $+90^\circ$  et  $+150^\circ$  ou entre  $-90^\circ$  et  $-150^\circ$ . ◆ **Note** : **1.** Du grec *antiklinein*, « faire pencher en sens contraire ». **2.** Une telle conformation peut être décrite par le symbole *ac*. ◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : anticlinal conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 122. conformation antipériplanaire

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Conformation d'un édifice moléculaire dans laquelle les trois liaisons formées par deux atomes ou groupes attachés à deux atomes adjacents forment un angle de torsion compris entre  $+150^\circ$  et  $+180^\circ$  ou entre  $-150^\circ$  et  $-180^\circ$ . ◆ **Note** : **1.** Du grec *anti*, « en opposition », et *peri*, « autour de », et du latin *planus*, « plan ». **2.** Une telle conformation peut être décrite par le symbole *ap*. ◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : antiperiplanar conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 123. conformation croisée

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Conformation intermédiaire du cyclohexane de symétrie  $D_2$  observée dans l'interconversion de deux conformations en chaise. ◆ **Note** : Elle est également qualifiée de « conformation en bateau-croisé », « conformation flexible » ou « conformation torsadée ». ◆ **Équivalent étranger** : skew conformation, twist conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 124. conformation décalée

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Conformation d'un édifice moléculaire dans laquelle les trois liaisons formées par deux atomes ou groupes attachés à deux atomes adjacents forment un angle de torsion tel que les atomes ou groupes ne présentent pas d'interactions éclipsées. ◆ **Note** : Les angles de torsion sont alors égaux à (ou voisins de)  $+ ou - 60^\circ$ ,  $+ ou - 120^\circ$  ou  $180^\circ$ . ◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : staggered conformation.  
Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 125. conformation éclipsée

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Conformation d'un édifice moléculaire dans laquelle les trois liaisons formées par deux atomes ou groupes attachés à deux atomes adjacents forment un angle de torsion égal à (ou voisin de)  $0^\circ$  et, de ce fait, dans laquelle les atomes ou groupes apparaissent comme plus ou moins superposés. ◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : eclipsed conformation.  
Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.



## 126. conformation en bateau

◆ **Forme abrégée** : conformation bateau. ◆ **Domaine** : CHIMIE/ Stéréochimie. ◆ **Définition** : Conformation du cyclohexane de symétrie  $C_{2v}$  dans laquelle les atomes de carbone 1, 2, 4 et 5 occupent des positions coplanaires tandis que les atomes de carbone 3 et 6 se situent du même côté du plan ainsi défini. ◆ **Note** : Une conformation similaire peut se rencontrer également chez certains composés à grands cycles. ◆ **Équivalent étranger** : boat conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 127. conformation en chaise

◆ **Forme abrégée** : conformation chaise. ◆ **Domaine** : CHIMIE/ Stéréochimie. ◆ **Définition** : Conformation du cyclohexane de symétrie  $D_{3d}$  dans laquelle les atomes de carbone 1, 2, 4 et 5 occupent des positions coplanaires tandis que les atomes de carbone 3 et 6 se situent de part et d'autre du plan ainsi défini. ◆ **Note** : Une conformation similaire peut se rencontrer également chez certains composés à grands cycles. ◆ **Équivalent étranger** : chair conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 128. conformation en cuvette

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Conformation de symétrie  $D_{2d}$  d'un cycle saturé à huit chaînons, dans laquelle les quatre atomes qui forment une paire de liaisons diamétralement opposées du cycle se trouvent dans un plan alors que les quatre autres atomes sont d'un même côté de ce plan. ◆ **Note** : Le cyclooctane est susceptible de se trouver dans cette conformation. ◆ **Équivalent étranger** : tub conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 129. conformation gauche

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Conformation d'un édifice moléculaire dans laquelle les trois liaisons formées par deux atomes ou groupes attachés à deux atomes adjacents forment un angle de torsion égal à (ou voisin de)  $+60^\circ$  ou  $-60^\circ$ . ◆ **Note** : La conformation gauche est un cas particulier de conformation décalée. ◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : gauche conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

130. **conformationnel, -elle**, adj. (langage professionnel)

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Qui est relatif à la conformation. ◆ **Note** : Exemple : isomère conformationnel. ◆ **Voir aussi** : conformation. ◆ **Équivalent étranger** : conformational.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

131. **conformation synclinale**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Conformation d'un édifice moléculaire dans laquelle les trois liaisons formées par deux atomes ou groupes attachés à deux atomes adjacents forment un angle de torsion compris entre + 30° et + 90° ou entre - 30° et - 90°. ◆ **Note** : La conformation synclinale peut être décrite par le symbole *sc*. ◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : synclinal conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

132. **conformation synpériplanaire**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Conformation d'un édifice moléculaire dans laquelle les trois liaisons formées par deux atomes ou groupes attachés à deux atomes adjacents forment un

angle de torsion compris entre  $0^\circ$  et  $+30^\circ$  ou entre  $0^\circ$  et  $-30^\circ$ .

◆ **Note** : **1.** Du grec *syn*, « ensemble », et *peri*, « autour de », et du latin *planus*, « plan ». **2.** La conformation synpériplanaire peut être décrite par le symbole *sp*. ◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : synperiplanar conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 133. **conformère**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Élément d'un ensemble de stéréo-isomères conformationnels dont chacun est caractérisé par une conformation correspondant à un minimum distinct d'énergie potentielle de l'entité moléculaire. ◆ **Voir aussi** : conformation, rotamère. ◆ **Équivalent étranger** : conformer.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 134. **conglomérat racémique**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Mélange en quantités égales de deux énantiomères sous forme de cristaux non identiques dont chacun ne contient qu'un seul des deux

énantiomères présents. ♦ **Voir aussi** : composé racémique, énantiomère, racémique. ♦ **Équivalent étranger** : racemic conglomerate.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 135. conjugaison, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Délocalisation d'électrons de type  $\pi$ , par exemple dans une séquence de liaisons simples et multiples alternées. ♦ **Note** : **1.** L'unité structurale présentant une telle délocalisation est appelée « système conjugué ». **2.** Ce terme désigne, par exemple, le recouvrement des orbitales atomiques, de type « p », d'au moins trois atomes adjacents. ♦ **Voir aussi** : formule développée, hyperconjugaison, orbitale, résonance. ♦ **Équivalent étranger** : conjugation.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 136. constitution d'une entité moléculaire

♦ **Forme abrégée** : constitution, n.f. ♦ **Domaine** : CHIMIE / Stéréochimie. ♦ **Définition** : Terme conventionnellement utilisé pour décrire la nature et les modes d'union des atomes formant

une entité moléculaire, en incluant la multiplicité des liaisons mais sans indications sur leur disposition dans l'espace. ♦ **Voir aussi** : configuration, conformation. ♦ **Équivalent étranger** : constitution.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 137. conversion intersystèmes

♦ **Domaine** : CHIMIE/Photochimie. ♦ **Synonyme** : croisement intersystèmes, passage intersystèmes. ♦ **Définition** : Processus non radiatif de transition entre états électroniques de multiplicités différentes. ♦ **Équivalent étranger** : intersystem crossing.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 138. copolymère, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie macromoléculaire. ♦ **Définition** : Polymère issu de plusieurs espèces de monomères. ♦ **Voir aussi** : monomère, polymère. ♦ **Équivalent étranger** : copolymer.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 139. copolymère à blocs

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Polymère à blocs issu de plusieurs espèces de monomères. ◆ **Voir aussi** : monomère, polymère à blocs. ◆ **Équivalent étranger** : block copolymer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 140. copolymère aléatoire

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Copolymère constitué de macromolécules dans lesquelles la probabilité de trouver une unité monomère donnée en un point donné de la chaîne est indépendante de la nature des unités adjacentes. ◆ **Voir aussi** : macromolécule. ◆ **Équivalent étranger** : random copolymer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 141. copolymère alterné

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Copolymère constitué de macromolécules comportant deux sortes d'unités monomères distribuées en alternance. ◆ **Voir aussi** : macromolécule, unité monomère. ◆ **Équivalent étranger** : alternating copolymer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 142. copolymère greffé

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Polymère greffé issu de plusieurs espèces de monomères. ◆ **Voir aussi** : monomère, polymère greffé. ◆ **Équivalent étranger** : graft copolymer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 143. copolymère statistique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Copolymère constitué de macromolécules dans lesquelles la distribution des unités monomères obéit à des lois statistiques connues. ◆ **Voir aussi** : macromolécule, unité monomère. ◆ **Équivalent étranger** : statistical copolymer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 144. copolymérisation, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Polymérisation conduisant à un copolymère. ◆ **Voir aussi** : polymérisation. ◆ **Équivalent étranger** : copolymerisation (GB), copolymerization (EU).

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.



145. **coque**, n.f.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Emballage thermoformé assurant la présentation et la protection d'un produit. ◆ **Équivalent étranger** : blister, blister pack.

Source : *Journal officiel* du 5 mars 2013.

146. **couche**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Faible épaisseur de matière à la surface ou au sein d'un film, d'un liquide ou d'un solide. ◆ **Note** : Contrairement au film, la couche n'a pas nécessairement des limites physiques bien déterminées. ◆ **Voir aussi** : film. ◆ **Équivalent étranger** : layer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

147. **couche adsorbée**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Ensemble d'entités moléculaires accumulées dans une région interfaciale et provenant des phases en contact. ◆ **Note** : Les couches adsorbées peuvent être soit des monocouches, soit des multicouches. ◆ **Voir aussi** : multicouche. ◆ **Équivalent étranger** : adsorbed layer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

#### 148. **couche interfaciale**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Couche non homogène de transition entre deux phases homogènes.

◆ **Équivalent étranger** : interfacial layer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

#### 149. **couche monomoléculaire**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Synonyme** : monocouche, n.f. ◆ **Définition** : Couche constituée d'une seule assise de molécules.

◆ **Note** : L'expression « film monomoléculaire » est ambiguë pour désigner une couche monomoléculaire et ne doit pas être utilisée. ◆ **Équivalent étranger** : monomolecular layer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

#### 150. **coupleur**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Composé qui permet de greffer un autre composé sur un support, en général un polymère.

◆ **Équivalent étranger** : linker.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

## 151. courant faradique

- ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Fraction du courant électrique continu consommée par les réactions d'oxydation ou de réduction qui se produisent à l'électrode au cours d'une électrolyse.
- ◆ **Note** : Du nom du physicien anglais Michael Faraday (1791-1867).
- ◆ **Voir aussi** : cellule d'électrolyse, cellule galvanique, voltampérométrie.
- ◆ **Équivalent étranger** : faradaic current, faradic current.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

## 152. courant galvanique

- ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Courant électrique continu produit par les réactions d'oxydation ou de réduction ayant lieu dans une cellule galvanique lorsque les électrodes sont reliées par un circuit conducteur extérieur. ◆ **Note** : **1.** Du nom du physicien italien Luigi Galvani (1737-1798). **2.** Le terme « courant galvanique » est préféré au terme « courant voltaïque », naguère en usage, pour éviter la confusion avec le terme « courant photovoltaïque ». ◆ **Voir aussi** : cellule galvanique. ◆ **Équivalent étranger** : galvanic current.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 153. courbe spinodale

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Courbe délimitant, dans un diagramme de phases, le domaine de composition et de température dans lequel peut se produire une décomposition spinodale. ◆ **Voir aussi** : décomposition spinodale. ◆ **Équivalent étranger** : spinodal curve.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

### 154. craquelure, n.f.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Fissure de petites dimensions qui se forme dans un matériau polymère et dont les parois restent reliées par des filaments. ◆ **Équivalent étranger** : craze, crazing.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

### 155. criblage à haut débit

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie pharmaceutique. ◆ **Définition** : Opération consistant à faire réagir simultanément un grand nombre de molécules différentes avec un substrat donné, en vue d'identifier, en un minimum de temps, celles de ces molécules qui présentent un intérêt éventuel pour une application déterminée. ◆ **Note** : 1. Le

criblage à haut débit fait appel à différentes technologies telles que la robotique, l'automatique et la miniaturisation des équipements.

2. La réussite d'un criblage s'évalue en nombre de touches. ♦ **Voir aussi** : touche. ♦ **Équivalent étranger** : high throughput screening.

Source : *Journal officiel* du 18 juillet 2012.

### 156. **crystallinité**, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE-MATÉRIAUX. ♦ **Définition** : Qualité d'une substance dans laquelle tout ou partie des atomes, groupes d'atomes ou molécules qui la composent sont disposés dans l'espace de manière régulière et répétitive, comme c'est le cas dans un cristal. ♦ **Voir aussi** : taux de cristallinité. ♦ **Équivalent étranger** : crystallinity.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 157. **crystallite bidimensionnelle**

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Portion d'une monocouche dont l'ordonnement est analogue à celui d'un cristal. ♦ **Voir aussi** : couche monomoléculaire. ♦ **Équivalent étranger** : two-dimensional crystallite.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

158. **cryptand**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Entité moléculaire formée d'un assemblage cyclique ou polycyclique de ligands comprenant au moins trois sites liants, qui définit une cavité moléculaire capable de lier fortement et ainsi de masquer une autre entité moléculaire qui peut être un cation, un anion ou une espèce neutre. ◆ **Note** : On admet parfois que les composés en couronne appartiennent à ce groupe. ◆ **Voir aussi** : chélate, composé en couronne, ligand. ◆ **Équivalent étranger** : cryptand.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

159. **cryptate**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Complexe formé par l'association d'un cryptand et de l'entité moléculaire située dans sa cavité. ◆ **Équivalent étranger** : cryptate.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

160. **cupule**, n.f.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Creux microscopique observé sur la surface de rupture d'un matériau ductile soumis à une

déformation plastique, qui résulte de la croissance et de la jonction de microcavités. ♦ **Équivalent étranger** : dimple.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

### 161. cuve de Langmuir

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Récipient à compartiment opératoire unique qui permet de former une monocouche d'une espèce, soluble ou insoluble, à la surface de l'eau et de la transférer sur un support solide. ♦ **Voir aussi** : film de Langmuir-Blodgett, méthode de Langmuir-Blodgett, séquence de Langmuir. ♦ **Équivalent étranger** : Langmuir trough.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 162. cuve de préparation en continu

♦ **Forme abrégée** : cuve continue. ♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Récipient à plusieurs compartiments qui sert à préparer en continu une monocouche flottante et à la transférer sur un support solide pour former un film de Langmuir-Blodgett. ♦ **Note** : Les différentes étapes de la préparation s'effectuent simultanément et en continu dans des compartiments spécifiques.

- ◆ **Voir aussi** : film de Langmuir-Blodgett, monocouche flottante.
- ◆ **Équivalent étranger** : continuous trough.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 163. **cycloaddition**, n.f.

- ◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Réaction dans laquelle au moins deux molécules insaturées, ou deux parties d'une molécule, se combinent pour former un seul adduit cyclique. ◆ **Note** : Une cycloaddition peut être une réaction péricyclique ou une réaction par étapes. ◆ **Voir aussi** : adduit, réaction chélotrope, réaction péricyclique. ◆ **Équivalent étranger** : cycloaddition.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 164. **cyclophane**, n.m.

- ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie organique. ◆ **Définition** : Composé formé d'un grand cycle comportant en alternance, d'une part, des systèmes cycliques ayant le nombre maximal de doubles liaisons non contiguës et, d'autre part, des atomes ou des chaînes saturées ou non. ◆ **Équivalent étranger** : cyclophane.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.



## 165. **décomposition spinodale**

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Transformation spontanée sans germination, par fluctuation de composition, d'une phase solide ou liquide en un mélange de deux phases de composition différente. ◆ **Note** : Dans le cas d'un solide cristallin, les deux phases présentent la même structure cristallographique que la phase initiale. ◆ **Voir aussi** : courbe spinodale. ◆ **Équivalent étranger** : spinodal decomposition.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

## 166. **décorporation**, n.f.

◆ **Domaine** : SANTÉ ET MÉDECINE-INGÉNIERIE NUCLÉAIRE/Radioprotection. ◆ **Définition** : Traitement visant à éliminer de l'organisme, au moyen d'une substance chimique, des éléments radioactifs ou toxiques qui ont été incorporés. ◆ **Note** : La substance chimique utilisée est appelée « décorporant » (en anglais : *decorporation agent*). ◆ **Équivalent étranger** : decorporation.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2009.

### 167. décroissance radioactive

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie nucléaire. ◆ **Définition** : Diminution d'activité dans le temps d'une substance ou d'un mélange de substances radioactives par désintégration radioactive. ◆ **Voir aussi** : désintégration radioactive. ◆ **Équivalent étranger** : radioactive decay.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 168. dédoublement d'un racémique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Séparation d'un racémique en ses composants énantiomères. ◆ **Voir aussi** : énantiomère, racémique. ◆ **Équivalent étranger** : enantiomeric resolution, enantiomer resolution.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 169. dégoulotage, n.m.

◆ **Domaine** : INDUSTRIE. ◆ **Définition** : Suppression d'un goulot d'étranglement dans la chaîne des opérations d'une installation industrielle afin d'en augmenter la capacité de production. ◆ **Équivalent étranger** : debottlenecking.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

## 170. degré de polymérisation

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Nombre d'unités monomères d'une macromolécule. ◆ **Voir aussi** : macromolécule, unité monomère. ◆ **Équivalent étranger** : degree of polymerisation (GB), degree of polymerization (EU).

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

## 171. déliantage, n.m.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Élimination, par un traitement thermique ou par l'action d'un solvant, du liant présent dans une pièce préalablement obtenue par mise en forme d'un mélange de poudre métallique ou céramique et de liant polymère. ◆ **Voir aussi** : moulage par injection de poudre. ◆ **Équivalent étranger** : debinding.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

## 172. demi-vie, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Dans la cinétique d'une réaction au cours de laquelle un réactif réagit complètement, temps nécessaire pour que la concentration de ce réactif soit réduite

de moitié. ♦ **Note** : Pour la désintégration d'un échantillon de nucléide radioactif, on parle de « période d'un nucléide radioactif ».

♦ **Équivalent étranger** : half-life.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 173. **démouillage**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Processus spontané qui réduit l'aire de contact entre un solide et un film de mouillage. ♦ **Note** : Ce terme désigne l'assèchement de la surface par rétraction du film, mais non par évaporation. ♦ **Voir aussi** : film de mouillage. ♦ **Équivalent étranger** : dewetting.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 174. **dendrimère**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Molécule arborescente de grandes dimensions construite par des processus itératifs à partir d'une molécule comportant au moins trois sites réactifs. ♦ **Note** : 1. Du grec *dendron*, « arbre », et *meros*, « partie ». 2. La molécule d'origine est souvent qualifiée de « cœur dendritique ». ♦ **Équivalent étranger** : dendrimer.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

175. **dendron**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Molécule comportant, d'une part, un site branché muni d'extrémités réactives et, d'autre part, un site apte à se fixer sur un support moléculaire ou solide. ◆ **Note** : **1.** Du grec *dendron*, « arbre ». **2.** Les dendrons sont utilisés comme des briques pour construire les dendrimères. ◆ **Équivalent étranger** : dendron.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

176. **denticité**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie inorganique. ◆ **Définition** : Capacité d'un ligand à contracter, par l'intermédiaire d'atomes donneurs distincts, plusieurs liaisons avec l'atome central de l'entité de coordination ainsi formée. ◆ **Note** : La denticité d'un ligand est caractérisée par le nombre de ses sites de coordination. ◆ **Voir aussi** : hapticité, ligand, polydenté. ◆ **Équivalent étranger** : denticity, ligand denticity.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 177. déplacement chimique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Changement de la fréquence de résonance magnétique d'un noyau atomique, dû au blindage associé à la circulation des électrons dans son environnement chimique. ◆ **Voir aussi** : blindage. ◆ **Équivalent étranger** : chemical shift.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

### 178. dépolymérisation, n.f.

◆ **Antonyme** : polymérisation, n.f. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Processus de transformation d'un polymère en monomère ou en un mélange de monomères. ◆ **Voir aussi** : dépropagation, monomère, polymère. ◆ **Équivalent étranger** : depolymerisation (GB), depolymerization (EU).

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 179. dépôt à la tournette

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Méthode de formation d'un film mince par dépôt d'une solution de la substance

du film sur un plateau qui tourne à vitesse élevée. ♦ **Équivalent étranger** : spin coating.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 180. dépôt par étalement

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Méthode de formation d'un film par dépôt d'une solution de la substance du film sur un support et évaporation du solvant. ♦ **Note** : Cette expression convient aussi bien aux films solides qu'aux monocouches flottantes. ♦ **Voir aussi** : monocouche flottante, séquence de Langmuir. ♦ **Équivalent étranger** : spreading method.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 181. dépôt par trempage

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Méthode de formation d'un film par immersion d'un support solide dans une solution ou une suspension de la substance du film, puis émergence et évaporation du solvant. ♦ **Voir aussi** : autoassemblage bidimensionnel. ♦ **Équivalent étranger** : dip coating.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 182. **dépropagation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Dépolymérisation qui procède par une séquence répétitive de réactions chimiques progressant au long d'une macromolécule et qui aboutit habituellement à des molécules monomères et à des chaînes de plus en plus courtes à chaque stade réactionnel. ◆ **Note** : La dépropagation désigne le processus inverse de la phase principale d'une polymérisation en chaîne, la phase de propagation, qui procède par une séquence répétitive de réactions allongeant la macromolécule d'une unité monomère à chaque stade réactionnel. ◆ **Voir aussi** : dépolymérisation, macromolécule, polymérisation en chaîne. ◆ **Équivalent étranger** : unzipping.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

## 183. **désaccord de réseau**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Différence relative entre le pas du réseau du film cristallin formé par épitaxie et celui de la matrice cristalline sous-jacente. ◆ **Voir aussi** : épitaxie. ◆ **Équivalent étranger** : lattice mismatch.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.



**184. désactivation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Photochimie. ◆ **Définition** : Passage d'une entité moléculaire d'un état excité à un niveau d'énergie inférieur.

◆ **Équivalent étranger** : deactivation, quenching.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

**185. désactivateur**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Photochimie. ◆ **Définition** : Entité moléculaire ou espèce chimique qui désactive un état excité d'une autre entité moléculaire par transfert d'énergie, par transfert d'électron ou par un mécanisme chimique. ◆ **Note** : Dans le cas de la luminescence, on utilise plus fréquemment le terme « extincteur ».

◆ **Voir aussi** : extincteur. ◆ **Équivalent étranger** : quencher.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

**186. désintégration radioactive**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie nucléaire. ◆ **Voir aussi** : décroissance radioactive. ◆ **Équivalent étranger** : radioactive disintegration.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

187. **détritiation**, n.f.

◆ **Domaine** : INGÉNIERIE NUCLÉAIRE. ◆ **Définition** : Procédé d'extraction du tritium des équipements ou matériaux dans lesquels il est présent.

◆ **Voir aussi** : tritié. ◆ **Équivalent étranger** : detritiation.

Source : *Journal officiel* du 20 février 2011.

188. **dextrogyre**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Se dit de toute substance chimique et spécialement d'un stéréo-isomère faisant tourner vers la droite le plan de polarisation de la lumière. ◆ **Note** :

Le sens de rotation du plan de polarisation est dans ce cas conventionnellement indiqué par le signe + entre parenthèses (+).

◆ **Voir aussi** : lévogyre, pouvoir rotatoire, stéréo-isomère.

◆ **Équivalent étranger** : dextrorotatory.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

189. **diastéréo-isomère**, n.m. ou adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Synonyme** : diastéréo-isomérique, adj. ◆ **Définition** : Élément d'un ensemble de stéréo-isomères qui ne sont pas des énantiomères. ◆ **Note** : 1. Le terme

est également fréquemment contracté en « diastéréomère ».

2. Les diastéréo-isomères sont caractérisés par des différences de propriétés physiques et par quelques différences de comportement chimique vis-à-vis des réactifs achiraux aussi bien que chiraux. ♦ **Voir aussi** : énantiomère, stéréo-isomère. ♦ **Équivalent étranger** : diastereoisomer (n.), diastereomer (n.), diastereoisomeric (adj.), diastereomeric (adj.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

190. **diastéréosélectif, -ive**, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Définition** : Se dit d'une synthèse ou d'une réaction au cours de laquelle un ou plusieurs éléments stéréogènes nouveaux sont introduits dans une molécule de manière telle que des diastéréo-isomères sont produits en quantités inégales. ♦ **Voir aussi** : stéréosélectivité, synthèse asymétrique. ♦ **Équivalent étranger** : diastereoselective.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

191. **diastéréotope**, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Synonyme** : diastéréotopique, adj. ♦ **Définition** : Se dit d'atomes ou de groupes d'atomes identiques du point de vue de la constitution et situés dans des

régions non symétriques d'une entité moléculaire. ♦ **Note** : 1. Par exemple, les deux atomes d'hydrogène du groupe méthylène de l'acide malique naturel, optiquement actif,  $\text{HO}_2\text{C}-\text{CHOH}-\text{CH}_2-\text{CO}_2\text{H}$ , voisins d'un centre chiral présent sous une seule configuration, sont dits « diastéréotopes ». 2. Le remplacement de l'un des deux atomes ou groupes d'atomes diastéréotopes par un atome (ou groupe) différent se traduit par la formation de l'un ou de l'autre membre d'une paire de diastéréo-isomères. ♦ **Voir aussi** : centre chiral, énantiotope. ♦ **Équivalent étranger** : diastereotopic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 192. **diathermane**, adj.

♦ **Antonyme** : athermane, adj. ♦ **Domaine** : MATÉRIAUX-CHIMIE/ Thermodynamique. ♦ **Définition** : Se dit d'un matériau, ou de la frontière d'un système thermodynamique, perméable à la chaleur si celle-ci est transmise par rayonnement. ♦ **Équivalent étranger** : diathermanous, diathermic.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

193. **diatherme**, adj.

◆ **Antonyme** : adiabatique (l), adj. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX-CHIMIE/ Thermodynamique. ◆ **Définition** : Se dit d'un matériau, ou de la frontière d'un système thermodynamique, perméable à la chaleur quel que soit son mode de transmission. ◆ **Équivalent étranger** : diathermal, diathermanous, diathermic.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

194. **dismutation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Type de réaction d'oxydoréduction dans laquelle deux molécules d'une espèce chimique A réagissent entre elles en donnant naissance à une molécule A' par oxydation et une molécule A'' par réduction. ◆ **Équivalent étranger** : dismutation, disproportionation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 195. **dispersion rotatoire optique**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie-Chimie physique. ◆ **Définition** : Variation du pouvoir rotatoire d'une substance en fonction de la longueur d'onde du rayonnement lumineux utilisé. ◆ **Voir aussi** : pouvoir rotatoire. ◆ **Équivalent étranger** : rotatory dispersion.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 196. **dissociation**, n.f.

◆ **Domaine** : PÉTROLE ET GAZ/Production-Raffinage. ◆ **Définition** : Opération qui consiste à retrouver la composition réelle d'un fluide en partant des résultats d'une modélisation par regroupement. ◆ **Voir aussi** : modélisation par regroupement. ◆ **Équivalent étranger** : delumping, inverse lumping, splitting.

Source : *Journal officiel* du 12 février 2012.

### 197. **distomère**, n.m. ou adj.

◆ **Antonyme** : eutomère, n.m. ou adj. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie pharmaceutique. ◆ **Définition** : Celui des deux énantiomères d'un composé chiral pharmacologiquement actif qui n'a pas été retenu pour l'activité thérapeutique recherchée, parce que son action est

moindre que celle de l'eutomère, contraire ou simplement différente.  
◆ **Voir aussi** : chiral, énantiomère, eutomère. ◆ **Équivalent étranger** : distomer.

Source : *Journal officiel* du 18 juillet 2012.

198. **dômage**, n.m.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Dépôt, sur un support imprimé, d'une couche de résine transparente qui forme en se solidifiant une surface bombée, créant ainsi un effet de relief. ◆ **Équivalent étranger** : doming.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

199. **double couche**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Couche que l'on peut décrire sous la forme de deux sous-couches adjacentes dissemblables, mais interdépendantes. ◆ **Note** : Exemple : double couche électrique. ◆ **Voir aussi** : couche, couche interfaciale. ◆ **Équivalent étranger** : double layer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 200. durée de vie d'un film

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Équivalent étranger** : film lifetime.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 201. écartement de fissure

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Distance séparant les deux parois d'une fissure, mesurée à une distance du fond de la fissure fixée par convention selon la nature de l'étude. ◆ **Voir aussi** : amorçage de fissuration, ouverture de fissure. ◆ **Équivalent étranger** : crack tip opening displacement (CTOD).

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

## 202. échelle (en), loc.adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Se dit d'une macromolécule ou d'un polymère bicaténaires constitués d'une séquence ininterrompue de cycles telle que les cycles adjacents possèdent au moins deux atomes communs. ◆ **Voir aussi** : bicaténaire, macromolécule, polymère. ◆ **Équivalent étranger** : ladder.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.



### 203. effet inductif

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Synonyme** : effet inducteur. ◆ **Définition** : Modification des densités de charge d'un atome ou d'un groupe d'atomes par induction électrostatique, le long d'une chaîne d'atomes d'une entité moléculaire, sous l'effet d'atomes voisins. ◆ **Équivalent étranger** : inductive effect.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 204. effet isotopique

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Modification d'une propriété physique ou chimique d'une espèce chimique résultant d'un changement de sa composition isotopique. ◆ **Équivalent étranger** : isotope effect, isotopic effect.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 205. effet Marangoni

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Phénomène dynamique au cours duquel un gradient de tension interfaciale provoque un mouvement des fluides adjacents et réciproquement. ◆ **Note** : Du nom du physicien italien Carlo Giuseppe Matteo

Marangoni (1840-1925). ♦ **Voir aussi** : tension interfaciale.  
♦ **Équivalent étranger** : Marangoni effect.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 206. effet mésomère

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Effet produit sur une grandeur expérimentale, telle une vitesse de réaction, par un atome ou un groupe d'atomes introduit comme substituant dans une entité de référence, du fait de la création ou de l'extension d'une délocalisation d'électrons. ♦ **Équivalent étranger** : mesomeric effect.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 207. électrode de référence

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Électrode dont le potentiel reste pratiquement constant dans les conditions d'une mesure électrochimique et qui sert de référence pour déterminer le potentiel d'une autre électrode. ♦ **Équivalent étranger** : reference electrode.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

## 208. électrofuge, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : **1.** Se dit d'un atome ou d'un groupe d'atomes qui, dans une réaction hétérolytique, part en abandonnant le doublet de la liaison covalente. **2.** Qualifie également toute transformation impliquant un tel processus. ◆ **Note** : Ce terme est également employé comme substantif. Exemple : lors de la nitration du benzène, l'ion  $H^+$  est l'électrofuge. ◆ **Voir aussi** : nucléofuge. ◆ **Équivalent étranger** : electrofugal, electrofuge (n.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 209. électronégativité, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Aptitude d'un atome, ou d'un groupe d'atomes, d'une entité moléculaire à attirer des électrons de liaison. ◆ **Note** : **1.** Des théories différentes ont conduit divers auteurs à proposer des échelles différentes de valeurs relatives de l'électronégativité. **2.** L'adjectif « électronégatif » qualifie aussi, en électrolyse, les espèces qui se déplacent vers l'anode. ◆ **Équivalent étranger** : electronegativity.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 210. électrophile, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : **1.** Se dit d'un réactif qui forme avec un autre réactif, le nucléophile, une liaison dont les deux électrons proviennent du nucléophile. **2.** Qualifie également toute transformation impliquant un tel processus. ◆ **Note** : **1.** Ce terme est également employé comme substantif. Exemple : lors de la nitration du benzène, le cation  $\text{NO}_2^+$  est l'électrophile. **2.** Les réactifs électrophiles sont des acides de Lewis. ◆ **Voir aussi** : acide de Lewis, nucléophile. ◆ **Équivalent étranger** : electrophile (n.), electrophilic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 211. électrosynthèse microbienne

◆ **Domaine** : CHIMIE-ÉNERGIE. ◆ **Définition** : Production de composés organiques par la réduction du dioxyde de carbone, elle-même réalisée grâce à l'action de microorganismes fixés sur la cathode d'une cellule électrochimique. ◆ **Note** : L'électrosynthèse microbienne est un moyen de stocker, sous forme de composés organiques stables, l'énergie produite de façon intermittente par des sources d'énergie renouvelables, telles que le soleil ou le vent. ◆ **Voir aussi** : biotransformation, cellule

électrochimique, pile à combustible microbienne. ♦ **Équivalent étranger** : microbial electrosynthesis (MES).

Source : *Journal officiel* du 24 mars 2013.

212. **empilage**, n.m.

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ♦ **Définition** : Assemblage, dans un four à régénération, d'éléments réfractaires disposés de façon à ménager des espaces permettant la circulation alternée du flux des fumées de combustion et du flux d'air froid qui est ainsi réchauffé. ♦ **Voir aussi** : four à régénération, inversion. ♦ **Équivalent étranger** : brick checkers (EU), brick chequers (GB), checkers (EU), chequers (GB).

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

213. **empilement**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Disposition compacte des atomes, des molécules ou des ions dans une structure organisée, par exemple une structure cristalline. ♦ **Équivalent étranger** : close packing, stacking.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 214. empreinte moléculaire

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Site de reconnaissance moléculaire créé à l'interface d'une monocouche de Langmuir-Blodgett par la présence antérieure d'une entité moléculaire structurante. ◆ **Équivalent étranger** : molecular print, molecular replica.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 215. énantiomère, n.m. ou adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Synonyme** : énantiomérique, adj. ◆ **Définition** : Chacune des deux entités moléculaires qui sont des images l'une de l'autre dans un miroir et qui ne sont pas superposables. ◆ **Note** : **1.** Du grec *enantios*, « opposé », et *meros*, « partie ». **2.** Le terme a été étendu aux espèces chimiques présentant les mêmes caractéristiques. **3.** Les énantiomères étaient anciennement appelés « antipodes optiques » ou « isomères énantiomorphes ». ◆ **Voir aussi** : chiralité, composé racémique, diastéréo-isomère, racémique. ◆ **Équivalent étranger** : enantiomer (n.), enantiomeric (adj.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

216. **énantiomorphe**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Synonyme** : énantiomorphique, adj. ◆ **Définition** : Se dit de chacun des constituants d'une paire d'objets chiraux qui sont des images l'un de l'autre dans un miroir et qui ne sont pas superposables. ◆ **Note** : **1.** Du grec *enantios*, « opposé », et *morphe*, « forme ». **2.** Le terme s'applique également à des groupes situés dans une entité moléculaire et qui présentent entre eux la même relation. ◆ **Voir aussi** : chiralité. ◆ **Équivalent étranger** : énantiomorphique.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

217. **énantiosélectif, -ive**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Se dit d'une synthèse ou d'une réaction au cours de laquelle sont obtenus, à partir d'un précurseur achiral, deux énantiomères d'un produit chiral en quantités inégales. ◆ **Voir aussi** : stéréosélectivité, synthèse asymétrique, synthèse stéréosélective. ◆ **Équivalent étranger** : enantioselective.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

218. **énantiotope**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Synonyme** : énantiotopique, adj. ◆ **Définition** : Se dit d'atomes ou de groupes d'atomes identiques du point de vue de la constitution et situés dans des régions symétriques d'une entité moléculaire, c'est-à-dire apparentées l'une à l'autre par des éléments de symétrie qui peuvent être un plan de symétrie, un centre d'inversion ou un axe de rotation-réflexion. ◆ **Note** : **1.** Par exemple, les deux atomes d'hydrogène du groupe méthylène de l'alcool éthylique,  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$ , sont dits « énantiotopes ». **2.** Le remplacement de l'un des deux groupes énantiotopes de la paire par un atome (ou groupe d'atomes) différent conduit à la formation de l'un ou de l'autre membre d'une paire d'énantiomères. **3.** De la même manière, si l'addition ou la complexation sur l'une des deux faces définies par une double liaison ou par un plan moléculaire, conduit à une espèce chirale, les deux faces sont dites « énantiotopes ». ◆ **Voir aussi** : diastéréotope, prochiralité. ◆ **Équivalent étranger** : enantiotopic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.



219. **endergonique**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Se dit d'une réaction qui ne peut se dérouler que si on lui fournit du travail, c'est-à-dire, au sens de la thermodynamique, de l'énergie sous une forme autre que de la chaleur. ◆ **Note** : **1.** Du grec *endon*, « en dedans », et *ergon*, « travail ». **2.** Ce terme ne doit pas être confondu avec le qualificatif « endothermique », lequel se rapporte à la chaleur consommée par une réaction. **3.** La décomposition de l'eau en hydrogène et oxygène par électrolyse est un exemple de réaction endergonique. Il en est de même de la réduction du gaz carbonique, première étape de la photosynthèse des hydrates de carbone, qui nécessite l'énergie lumineuse absorbée par la chlorophylle. ◆ **Voir aussi** : exergonique. ◆ **Équivalent étranger** : endergonic.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

## 220. enduit gélifié

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Couche de résine, souvent colorée, qui est déposée puis polymérisée sur la surface d'une pièce en polymère renforcé à laquelle elle adhère, afin d'en améliorer les propriétés de surface. ◆ **Voir aussi** : résine. ◆ **Équivalent étranger** : gel coat.

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

## 221. énergie d'extraction d'un électron

◆ **Domaine** : CHIMIE-PHYSIQUE. ◆ **Définition** : Énergie minimale qu'il est nécessaire de fournir à un solide pour en extraire un électron. ◆ **Note** : **1.** L'énergie est généralement apportée par le bombardement de la surface du solide par des particules, telles que des électrons ou des photons. **2.** On trouve aussi, dans le langage professionnel, les expressions « travail de sortie d'un électron », « travail d'extraction d'un électron » et « fonction de travail », qui sont déconseillées. ◆ **Équivalent étranger** : electron work function, work function.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

## 222. enroulement filamentaire

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de fabrication d'une pièce qui consiste à enrouler sur un mandrin, sous tension contrôlée, un matériau filamentaire de renforcement, imprégné de résine ou de polymère. ◆ **Équivalent étranger** : filament winding.

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

## 223. entité fluctuante

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Entité moléculaire qui subit des réarrangements dégénérés rapides. ◆ **Voir aussi** : réarrangement dégénéré, tautomérie de valence. ◆ **Équivalent étranger** : fluxional entity.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 224. entité moléculaire

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Tout atome, molécule, ion, paire d'ions, radical, diradical, ion radical, complexe, conformère, etc., bien défini chimiquement ou isotopiquement et pouvant être identifié individuellement. ◆ **Voir aussi** : complexe, espèce chimique. ◆ **Équivalent étranger** : molecular entity.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 225. entité réagissante

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Entité moléculaire (molécule, radical, ion, etc.) participant à une étape donnée d'une transformation chimique. ◆ **Note** : Par exemple, le cation  $\text{NO}_2^+$  est l'entité réagissante dans la nitration du benzène. ◆ **Voir aussi** : réactif. ◆ **Équivalent étranger** : reactive entity.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 226. entraîneur, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique. ◆ **Définition** : Substance qui permet d'extraire d'un mélange une espèce chimique, présente le plus souvent à l'état de traces, en assurant son transport au cours d'un processus physique ou chimique de séparation. ◆ **Note** : Si l'entraîneur ne diffère de l'espèce considérée que par sa composition isotopique, on parle d'« entraîneur isotopique ». ◆ **Voir aussi** : espèce chimique. ◆ **Équivalent étranger** : carrier.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

## 227. épaisseur critique d'un film

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Épaisseur d'un film liquide pour laquelle la probabilité de rupture spontanée est maximale. ◆ **Voir aussi** : rupture spontanée d'un film. ◆ **Équivalent étranger** : critical film thickness.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 228. épaisseur efficace de la couche interfaciale

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Distance entre deux surfaces fictives décrivant les limites de la couche interfaciale. ◆ **Voir aussi** : couche interfaciale. ◆ **Équivalent étranger** : interfacial layer effective thickness.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 229. épaisseur équivalente d'un film

◆ **Forme abrégée** : épaisseur équivalente. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Épaisseur calculée d'une couche homogène fictive qui, pour une substance solide ou liquide donnée, aurait la même propriété que celle qui est effectivement mesurée pour un film ou une couche interfaciale. ◆ **Équivalent étranger** : film equivalent thickness.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

230. **épimère**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Synonyme** : épimérique, adj. ◆ **Définition** : Se dit de chacun des diastéréo-isomères qui comportent plusieurs centres stéréogènes tétraédriques et qui possèdent des configurations opposées au niveau de l'un seulement de ces centres. ◆ **Note** : Ce terme est également employé comme substantif. ◆ **Voir aussi** : anomère, diastéréo-isomère, stéréogène. ◆ **Équivalent étranger** : epimer (n.), epimeric.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

231. **épimérisation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Interconversion d'épimères. ◆ **Équivalent étranger** : epimerisation (GB), epimerization (EU).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

232. **épitaxie**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Processus de croissance cristalline, couche par couche, l'organisation des entités moléculaires ou atomiques des couches étant déterminée par le

réseau d'une matrice cristalline sous-jacente. ♦ **Voir aussi** : hétéro-épitaxie, homo-épitaxie. ♦ **Équivalent étranger** : epitaxy.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 233. **épitope**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Biochimie. ♦ **Définition** : Partie d'une molécule capable de stimuler la production d'un anticorps. ♦ **Note** : Une macromolécule peut contenir plusieurs épitopes, tous capables de stimuler la production d'anticorps. ♦ **Voir aussi** : macromolécule. ♦ **Équivalent étranger** : epitope.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

### 234. **épreuve thermique du verre trempé**

♦ **Abréviation** : ETVT. ♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ♦ **Définition** : Test effectué avant commercialisation, qui consiste à chauffer, dans des conditions contrôlées, des vitrages en verre trempé pour provoquer la casse de ceux qui présentent des défauts non décelables par d'autres méthodes. ♦ **Note** : L'épreuve thermique du verre trempé vise à prévenir la casse spontanée des vitrages

après leur commercialisation. ♦ **Équivalent étranger** : heat soak test (HST).

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

### 235. espèce chimique

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Ensemble d'atomes ou d'entités moléculaires structuralement et chimiquement identiques. ♦ **Voir aussi** : entité moléculaire. ♦ **Équivalent étranger** : chemical species.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 236. étape cinétiquement limitante

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Synonyme** : étape cinétiquement déterminante. ♦ **Définition** : Étape la plus lente d'une réaction chimique comportant plusieurs étapes et qui limite par suite la vitesse de la réaction globale. ♦ **Équivalent étranger** : rate-controlling step, rate-determining step, rate-limiting step.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.



### 237. état excité

◆ **Domaine** : CHIMIE/Photochimie. ◆ **Définition** : État d'un atome, ou d'une entité moléculaire, dont l'énergie est plus élevée que celle de l'état fondamental. ◆ **Équivalent étranger** : excited state.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 238. état fondamental

◆ **Domaine** : CHIMIE/Photochimie. ◆ **Définition** : État d'un atome, ou d'une entité moléculaire, correspondant à son niveau d'énergie le plus bas. ◆ **Équivalent étranger** : ground state.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 239. état stationnaire

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : État d'un système ouvert dans lequel les grandeurs physiques en chaque point du système n'évoluent pas en dépit d'échanges de matière ou d'énergie avec l'extérieur. ◆ **Note** : L'état stationnaire est différent de l'état d'équilibre. ◆ **Équivalent étranger** : stationary state.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

240. **eutomère**, n.m. ou adj.

◆ **Antonyme** : distomère, n.m. ou adj. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie pharmaceutique. ◆ **Définition** : Celui des deux énantiomères d'un composé chiral pharmacologiquement actif qui est le plus apte à fournir l'activité thérapeutique recherchée. ◆ **Voir aussi** : chiral, distomère, énantiomère. ◆ **Équivalent étranger** : eutomer.

Source : *Journal officiel* du 18 juillet 2012.

241. **excimère**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Photochimie. ◆ **Définition** : Dimère qui n'existe que dans un état électronique excité. ◆ **Note** : Un excimère se dissocie généralement à l'état fondamental. ◆ **Équivalent étranger** : excimer.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

242. **exciplexe**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Photochimie. ◆ **Définition** : Complexe de stœchiométrie donnée, formé à partir d'au moins deux entités moléculaires chimiquement distinctes et qui n'existe que dans un état électronique excité.

◆ **Note** : Un exciplexe se dissocie généralement à l'état fondamental. ◆ **Voir aussi** : complexe, entité moléculaire. ◆ **Équivalent étranger** : exciplex.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

243. **exergonique**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Se dit d'une réaction qui peut se dérouler sans qu'on lui fournisse du travail – c'est-à-dire, au sens de la thermodynamique, de l'énergie sous une forme autre que de la chaleur – mais qui peut en produire. ◆ **Note** : **1.** Du grec *exô*, « en dehors », et *ergon*, « travail ». **2.** Ce terme ne doit pas être confondu avec le qualificatif « exothermique », lequel se rapporte à la chaleur libérée par une réaction. **3.** Une réaction exergonique peut être simultanément endothermique ; un exemple d'une telle réaction est la dissociation d'une mole de tétroxyde de diazote pour former deux moles de dioxyde d'azote à faible pression. ◆ **Voir aussi** : endergonique. ◆ **Équivalent étranger** : exergonic.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

244. **extensif, -ive**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Se dit d'une grandeur physique qui dépend de la quantité de matière présente dans l'échantillon. ◆ **Note** : Parmi les propriétés extensives, on peut citer la masse et le volume. ◆ **Voir aussi** : intensif. ◆ **Équivalent étranger** : extensive.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

#### 245. **extincteur**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Photochimie. ◆ **Définition** : Entité moléculaire ou espèce chimique introduite dans une substance luminescente afin de supprimer l'émission lumineuse ou d'en réduire la durée. ◆ **Voir aussi** : désactiveur. ◆ **Équivalent étranger** : quencher.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 246. **extrusion en canal coudé**

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ◆ **Définition** : Procédé à forte déformation consistant à forcer par compression un matériau métallique à passer à travers un coude dont l'angle peut atteindre 90°. ◆ **Voir aussi** : procédé à forte déformation. ◆ **Équivalent étranger** : equal-channel angular extrusion (ECAE), equal-channel angular pressing (ECAP).

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

#### 247. **extrusion par choc**

◆ **Forme abrégée** : extrusion-choc, n.f. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ◆ **Définition** : Procédé de mise en forme de corps creux consistant à faire pénétrer à grande vitesse, dans une matrice, à

l'aide d'un poinçon, une ébauche en métal malléable. ♦ **Équivalent étranger** : impact extrusion.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

## 248. extrusion par tirage

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ♦ **Synonyme** : pultrusion, n.f. (langage professionnel). ♦ **Définition** : Procédé de fabrication en continu de profilés renforcés longitudinalement, consistant à tirer des renforts filamentaires imprégnés de résine ou de polymère thermoplastique à travers une filière chauffée, ce qui provoque la polymérisation de la résine ou la fusion du polymère et donne sa forme à la section du profilé. ♦ **Voir aussi** : résine. ♦ **Équivalent étranger** : pultrusion.

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

## 249. fabrication additive

♦ **Abréviation** : FA. ♦ **Domaine** : MATÉRIAUX. ♦ **Synonyme** : fabrication par addition. ♦ **Définition** : Méthode de fabrication d'un objet consistant à superposer des couches de matière à partir des données d'un modèle numérique tridimensionnel. ♦ **Note** :

1. L'impression tridimensionnelle, le frittage par laser et la fusion sur lit de poudre sont des exemples de procédés de fabrication additive.
2. La fabrication additive est souvent utilisée pour le prototypage rapide de certains objets. ♦ **Voir aussi** : frittage par laser, fusion sur lit de poudre, impression tridimensionnelle. ♦ **Équivalent étranger** : additive manufacturing (AM).

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

## 250. I. film, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Pellicule de matière solide ou liquide. ♦ **Note** : Le terme « film » est à déconseiller pour désigner une couche d'adsorption. ♦ **Équivalent étranger** : film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 251. II. film, n.m.

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX. ♦ **Définition** : Fine pellicule de plastique transparente destinée à l'emballage d'un objet dont elle épouse la forme. ♦ **Voir aussi** : sous film. ♦ **Équivalent étranger** : sleeve.

Source : *Journal officiel* du 5 mars 2013.

## 252. film asymétrique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Tout film séparant deux phases différentes. ◆ **Équivalent étranger** : asymmetric film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 253. film de Langmuir-Blodgett

◆ **Forme abrégée** : film LB. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Tout film obtenu par la méthode de Langmuir-Blodgett ou par des méthodes dérivées. ◆ **Voir aussi** : cuve de Langmuir, cuve de préparation en continu, méthode de Langmuir-Blodgett, multicouche, multicouche alternée. ◆ **Équivalent étranger** : Langmuir-Blodgett film, LB film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 254. film de mouillage

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film liquide asymétrique formé par un liquide sur un support solide ou liquide et qui sépare le support d'une phase gazeuse. ◆ **Équivalent étranger** : wetting film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 255. film de mousse

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film liquide séparant deux phases gazeuses ou deux bulles d'une mousse.

◆ **Équivalent étranger** : foam film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 256. film d'émulsion

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film liquide séparant deux gouttelettes d'une émulsion. ◆ **Équivalent étranger** : emulsion film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 257. film de suspension

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film liquide séparant deux solides ou deux grains d'une suspension. ◆ **Équivalent étranger** : suspension film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.



## 258. film noir

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Tout film liquide suffisamment mince pour apparaître noir par suite d'une très faible réflexion de la lumière visible. ◆ **Équivalent étranger** : black film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 259. film noir de Newton

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film noir ultramince qui se distingue des films noirs ordinaires par l'absence de cœur liquide. ◆ **Équivalent étranger** : Newton black film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 260. film noir ordinaire

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film noir d'épaisseur suffisante pour qu'il existe un cœur liquide présentant un certain désordre moléculaire. ◆ **Équivalent étranger** : common black film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 261. film plan

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film limité par deux faces planes et parallèles. ◆ **Équivalent étranger** : planar film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 262. film symétrique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film séparant deux phases identiques. ◆ **Équivalent étranger** : symmetric film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 263. fluorimètre, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique-Chimie physique.

◆ **Définition** : Appareil permettant de mesurer les propriétés de la lumière qu'émet une substance par fluorescence ou par phosphorescence. ◆ **Équivalent étranger** : fluorimeter.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 264. formule brute

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Formule obtenue par la juxtaposition des symboles atomiques, pour donner l'expression la plus simple possible de la composition stœchiométrique du composé

considéré compatible avec les résultats de l'analyse élémentaire quantitative. ♦ **Note** : **1.** Par exemple, la formule brute de tous les oses, et en particulier du glucose, est  $\text{CH}_2\text{O}$ . **2.** L'expression « formule empirique », parfois utilisée, est impropre. **3.** Certains auteurs utilisent de manière erronée cette expression pour désigner la « formule moléculaire ». ♦ **Équivalent étranger** : empirical formula. Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 265. formule de Lewis

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Synonyme** : structure de Lewis. ♦ **Définition** : Formule développée d'une entité moléculaire dans laquelle tous les électrons de la couche de valence sont représentés par des points placés de telle sorte que deux points schématisent une paire d'électrons ou une liaison covalente simple entre deux atomes. ♦ **Note** : **1.** Une liaison double est représentée par deux paires de points et une liaison triple par trois paires de points. **2.** Par souci de simplification, on représente souvent les paires d'électrons par des tirets. ♦ **Équivalent étranger** : electron dot structure, Lewis formula, Lewis structure.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 266. formule développée

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Représentation plane d'une entité moléculaire dans laquelle on utilise des traits pour indiquer la présence de liaisons simples ou multiples entre les atomes, sans indication ou implication concernant leurs orientations dans l'espace. ◆ **Équivalent étranger** : line formula.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 267. formule moléculaire

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Formule indiquant la nature et le nombre de chacun des atomes d'une molécule, en accord avec la masse moléculaire effective, mais sans présumer du mode d'association de ces atomes. ◆ **Note** : **1.** Par exemple, la formule moléculaire du glucose est  $C_6H_{12}O_6$ . **2.** Certains auteurs utilisent de manière erronée cette expression pour désigner la « formule brute ». ◆ **Équivalent étranger** : molecular formula.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 268. formule stéréochimique

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Représentation tridimensionnelle d'une entité moléculaire soit comme telle, soit en projection sur

un plan en utilisant conventionnellement des traits renforcés ou des traits pointillés pour indiquer l'orientation des liaisons respectivement vers l'avant ou vers l'arrière de ce plan. ♦ **Équivalent étranger** : stereochemical formula.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 269. **fossette**, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Dépression d'origine hydrodynamique à la périphérie d'un film liquide en cours d'amincissement. ♦ **Voir aussi** : mode péristaltique d'un film. ♦ **Équivalent étranger** : dimple.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 270. **four à régénération**

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ♦ **Définition** : Four verrier chauffé par un combustible hydrocarboné et comportant un système d'échange de chaleur constitué d'empilages. ♦ **Voir aussi** : empilage, inversion. ♦ **Équivalent étranger** : regenerative glass furnace.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

## 271. four journalier

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ◆ **Définition** : Four verrier à cuve dans lequel l'élaboration du verre a lieu de manière discontinue selon un processus d'une durée de vingt-quatre heures. ◆ **Note** : Le four journalier est destiné à la fabrication artisanale d'objets en verre. ◆ **Équivalent étranger** : day tank.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

## 272. frittage par laser

◆ **Abréviation** : FL. ◆ **Forme abrégée** : frittage laser. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Fusion sur lit de poudre partielle dans laquelle l'énergie thermique est fournie par un ou plusieurs faisceaux laser. ◆ **Voir aussi** : fabrication additive, fusion sur lit de poudre. ◆ **Équivalent étranger** : laser sintering, selective laser sintering (SLS).

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

## 273. fullerène, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Composé constitué uniquement d'un nombre pair d'atomes de carbone triliés formant une structure en cage. ◆ **Note** : 1. Du nom de l'architecte américain R. Buckminster

Fuller et de la désinence chimique « -ène ». **2.** L'exemple typique en est le [60]fullerène, lequel comporte soixante atomes de carbone.

◆ **Équivalent étranger** : fullerene.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

## 274. fusion sur lit de poudre

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Procédé de fabrication additive dans lequel l'objet est obtenu par la fusion sélective de certaines zones d'un lit de poudre. ◆ **Note** : L'énergie thermique nécessaire à la fusion sur lit de poudre est notamment fournie par un faisceau laser ou un faisceau d'électrons. ◆ **Voir aussi** : fabrication additive. ◆ **Équivalent étranger** : powder bed fusion.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

## 275. gadolinié, -e, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE-INGÉNIERIE NUCLÉAIRE. ◆ **Définition** : Se dit d'une substance contenant du gadolinium. ◆ **Voir aussi** : américié, béryllié, boré, tritié. ◆ **Équivalent étranger** : gadolinium-bearing.

Source : *Journal officiel* du 23 avril 2016.

## 276. gaz vecteur

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique. ◆ **Synonyme** : gaz porteur.

◆ **Définition** : Gaz inerte introduit dans une colonne de chromatographie en phase gazeuse pour effectuer le transport physique des constituants d'un échantillon. ◆ **Équivalent étranger** : carrier gas.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

## 277. grenailage, n.m.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ◆ **Définition** : Technique de nettoyage ou d'écrouissage d'une surface métallique consistant en une projection de grenaille à grande vitesse sur cette surface.

◆ **Équivalent étranger** : shot peening.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2000, révisant l'arrêté du 12 août 1976.

## 278. groupe terminal

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Groupe situé à une extrémité d'une macromolécule. ◆ **Voir aussi** : macromolécule.

◆ **Équivalent étranger** : end-group.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.



279. **halochromie**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique. ◆ **Définition** : Phénomène par lequel une substance incolore ou faiblement colorée forme avec des acides ou des bases, eux-mêmes incolores, des sels de couleur vive. ◆ **Note** : **1.** Du grec *halos*, « sel », et *chrôma*, « couleur ». **2.** À titre d'exemples, on peut citer les nitrophénols, qui se dissolvent dans les alcalis en donnant des solutions intensément jaunes. ◆ **Équivalent étranger** : halochromism.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

280. **hapticité**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie inorganique-Nomenclature. ◆ **Définition** : Aptitude d'un ligand comportant deux ou plusieurs atomes consécutifs reliés par un système d'électrons  $\pi$  à s'attacher globalement, par une seule liaison impliquant les électrons  $\pi$  délocalisés, à l'atome central d'une entité de coordination. ◆ **Note** : **1.** Du grec *haptain*, « s'attacher ». **2.** Le nombre d'atomes contigus responsables de l'hapticité est appelé « indice d'hapticité » ou, plus simplement, « hapticité ». ◆ **Voir aussi** : ligand. ◆ **Équivalent étranger** : hapticity.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

**281. hélicité**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Chiralité d'une entité moléculaire en forme d'hélice ou de vis. ◆ **Note** : Selon le sens du pas, on parle de « hélice droite » ou de « hélice gauche ». ◆ **Voir aussi** : chiralité. ◆ **Équivalent étranger** : helicity.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

**282. hétéro-épitaxie**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Épitaxie dans laquelle la croissance du film cristallin s'effectue sur une matrice de nature chimique différente. ◆ **Voir aussi** : épitaxie, homo-épitaxie. ◆ **Équivalent étranger** : heteroepitaxy.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

**283. hétérofilm**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film constitué d'un empilement périodique ou non périodique de monocouches chimiquement différentes. ◆ **Note** : En vue d'éviter toute ambiguïté, le terme « hétérocouche », utilisé dans cette acception, est déconseillé. ◆ **Voir aussi** : couche monomoléculaire. ◆ **Équivalent étranger** : heterolayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

284. **hétérolyse**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Coupure d'une liaison covalente entre deux fragments dont l'un seulement conserve la totalité du doublet d'électrons liants. ◆ **Voir aussi** : homolyse, liaison covalente. ◆ **Équivalent étranger** : heterolysis.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

285. **homo-épitaxie**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Épitaxie dans laquelle le processus de croissance du film s'effectue sur une matrice de même nature chimique. ◆ **Voir aussi** : épitaxie, hétéro-épitaxie. ◆ **Équivalent étranger** : homoepitaxy.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

286. **homofilm**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film constitué de monocouches chimiquement identiques. ◆ **Note** : En vue d'éviter toute ambiguïté, le terme « homocouche », utilisé dans cette acception, est déconseillé. ◆ **Voir aussi** : couche monomoléculaire. ◆ **Équivalent étranger** : homolayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

**287. homolyse**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Coupure d'une liaison covalente entre deux fragments, chacun retenant l'un des deux électrons du doublet d'électrons liants. ◆ **Voir aussi** : hétérolyse, liaison covalente. ◆ **Équivalent étranger** : homolysis.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

**288. homopolymère**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Polymère issu d'une seule espèce de monomère. ◆ **Voir aussi** : monomère, polymère. ◆ **Équivalent étranger** : homopolymer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

**289. homopolymérisation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Polymérisation conduisant à un homopolymère. ◆ **Voir aussi** : polymérisation. ◆ **Équivalent étranger** : homopolymerisation (GB), homopolymerization (EU).

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

## 290. **homotope**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Synonyme** : homotopique, adj.

◆ **Définition** : Se dit d'atomes ou de groupes d'atomes apparentés l'un à l'autre par une rotation selon un axe d'ordre  $n$ . ◆ **Note** : Par exemple, le chloroforme  $\text{CHCl}_3$  qui présente un axe  $C_3$  possède trois atomes de chlore homotopes. ◆ **Voir aussi** : diastéréotope, énantiotope. ◆ **Équivalent étranger** : homotopic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 291. **hydrates de gaz naturel**

◆ **Domaine** : PÉTROLE ET GAZ/Production. ◆ **Synonyme** : clathrates de gaz naturel. ◆ **Définition** : Composés solides cristallins résultant de l'association de l'eau avec un gaz naturel ou un mélange de gaz naturels, qui sont stables dans certaines conditions de température et de pression. ◆ **Note** : Les hydrates de gaz naturel présentent une structure cristalline régulière comprenant des cavités dans lesquelles sont piégées les molécules de gaz. ◆ **Voir aussi** : clathrate. ◆ **Équivalent étranger** : natural gas hydrates.

Source : *Journal officiel* du 3 avril 2014.

## 292. **hydron**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Nom du mélange des cations  $^1\text{H}^+$ ,  $^2\text{H}^+$  et  $^3\text{H}^+$  dans les proportions naturelles des isotopes de l'hydrogène, utilisé également lorsqu'il n'est pas nécessaire de distinguer les divers isotopes. ◆ **Note** : **1.** Le terme « proton », réservé à la dénomination du cation  $^1\text{H}^+$  correspondant au seul isotope  $^1\text{H}$  (« protium »), est encore souvent utilisé à la place de « hydron ». **2.** Les cations  $^2\text{H}^+$  et  $^3\text{H}^+$  portent respectivement les noms de « deutéron » et de « triton ». ◆ **Voir aussi** : protium. ◆ **Équivalent étranger** : hydron.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 293. **hyperconjugaison**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Interaction électronique d'une liaison simple soit avec un centre cationique ou radicalaire, soit avec une double liaison ou un système délocalisé d'électrons. ◆ **Note** : Le cation tertiobutyle et le toluène sont des exemples d'entités moléculaires pour lesquelles on admet une telle hyperconjugaison. ◆ **Voir aussi** : conjugaison, résonance, structure limite. ◆ **Équivalent étranger** : hyperconjugation.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

294. **hypsochrome**, adj.

◆ **Antonyme** : bathochrome, adj. ◆ **Domaine** : CHIMIE/ Spectroscopie. ◆ **Définition** : Qualifie tout effet qui provoque un déplacement du spectre électronique d'absorption ou d'émission d'une entité moléculaire vers des fréquences plus élevées. ◆ **Note** : Du grec *hypsos*, « hauteur », et *chrôma*, « couleur ». ◆ **Voir aussi** : chromophore. ◆ **Équivalent étranger** : hypsochromic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

295. **impression tridimensionnelle**

◆ **Forme abrégée** : impression 3D. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Procédé de fabrication additive consistant à déposer ou à projeter un matériau au moyen d'un dispositif pouvant se déplacer dans les trois dimensions. ◆ **Voir aussi** : fabrication additive. ◆ **Équivalent étranger** : 3D printing, three-dimensional printing.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

296. **indice de coordination**

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Synonyme** : coordinence, n.f., nombre de coordination. ◆ **Définition** : Nombre d'atomes, de molécules ou d'ions directement liés à un atome central dans une entité

moléculaire. ♦ **Note** : 1. Exemples : dans le méthane  $\text{CH}_4$ , l'indice de coordination du carbone est 4 ; celui du cobalt est 6 dans le cation complexe hexaammincobalt  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$ . 2. L'expression est utilisée avec un sens différent dans la description géométrique des cristaux ioniques ; il s'agit alors du nombre de voisins les plus proches de l'ion considéré. Exemple : dans le chlorure de sodium, les ions forment un réseau régulier et chaque ion a l'indice de coordination 6. ♦ **Équivalent étranger** : coordination number.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 297. indice de fluidité

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ♦ **Définition** : Grandeur qui caractérise la fluidité à chaud d'un polymère thermoplastique, obtenue en mesurant la masse ou le volume de polymère fondu qui s'écoule à travers un orifice calibré, à une température donnée et pendant une période déterminée.

♦ **Équivalent étranger** : melt-flow index (MFI), melt-index (MI).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

## 298. indice de liaison

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Synonyme** : ordre de liaison. ♦ **Définition** : Valeur calculée, entière ou décimale, du nombre de paires



d'électrons liant deux atomes par référence à une liaison simple. ♦ **Note** : 1. Une liaison simple est une liaison covalente qui met en jeu une seule paire d'électrons localisés. 2. Dans la méthode de la résonance, cet indice peut être considéré comme la moyenne pondérée des nombres de paires d'électrons liant deux atomes dans chacune des structures limites prises en considération ; ainsi dans le benzène, l'indice de liaison entre deux atomes de carbone est voisin de 1,5. ♦ **Voir aussi** : liaison covalente, résonance, structure limite. ♦ **Équivalent étranger** : bond order.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

## 299. indice de valence formelle

♦ **Domaine** : CHIMIE/Nomenclature. ♦ **Définition** : Nombre total de liaisons à deux électrons qu'un atome d'un hydrure fondamental peut contracter avec les atomes adjacents, y compris ceux d'hydrogène.

♦ **Note** : Cette notion est particulièrement importante pour les atomes à valence variable, tels que le soufre et le phosphore ; ainsi le phosphore peut avoir l'indice de valence formelle 3 ou 5 selon qu'il se trouve dans les hydrures  $\text{PH}_3$  ou  $\text{PH}_5$  ou dans leurs dérivés. ♦ **Voir aussi** : structure fondamentale. ♦ **Équivalent étranger** : bonding number.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 300. induction asymétrique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Formation prédominante de l'un des énantiomères ou diastéréo-isomères possibles au cours d'une réaction sous l'influence d'un facteur chiral. ◆ **Voir aussi** : chiralité, synthèse asymétrique, synthèse stéréosélective. ◆ **Équivalent étranger** : asymmetric induction.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 301. inertage, n.m.

◆ **Domaine** : INDUSTRIE-TRANSPORTS ET MOBILITÉ/Sécurité. ◆ **Définition** : Opération consistant à créer une atmosphère ou un environnement chimiquement inertes afin de prévenir les risques de corrosion, d'inflammation ou d'explosion. ◆ **Note** : L'inertage est réalisé à l'aide de fluides tels que l'eau, l'azote ou l'argon. ◆ **Équivalent étranger** : inerting.

Source : *Journal officiel* du 12 février 2012.

### 302. intensif, -ive, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Se dit d'une grandeur physique indépendante de la quantité de matière présente

dans l'échantillon. ♦ **Note** : Parmi les propriétés intensives, on peut citer la température et la masse volumique. ♦ **Voir aussi** : extensif.  
♦ **Équivalent étranger** : intensive.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

### 303. **intensification des procédés** (langage professionnel)

♦ **Domaine** : INDUSTRIE. ♦ **Synonyme** : optimisation des procédés.

♦ **Définition** : Mise en œuvre, dans les procédés industriels, de nouvelles technologies visant à économiser les ressources ou à minimiser les impacts environnementaux, tout en maintenant, voire en améliorant, le rendement et la qualité de la production.

♦ **Équivalent étranger** : process intensification (PI).

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

### 304. **intrication quantique**

♦ **Domaine** : PHYSIQUE. ♦ **Synonyme** : enchevêtrement quantique.

♦ **Définition** : Phénomène, observé en physique quantique, dans lequel l'état d'un système de plusieurs particules séparées spatialement ne peut être décrit que globalement en raison de

l'existence de corrélations entre les propriétés physiques internes de chacune de ces particules. ♦ **Équivalent étranger** : quantum entanglement.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

### 305. **inversion**, n.f.

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ♦ **Définition** : Permutation du flux des fumées de combustion et du flux d'air froid dans les empilages d'un four à régénération. ♦ **Voir aussi** : empilage, four à régénération. ♦ **Équivalent étranger** : change-over (GB), reversal (GB), Wechsel (All.).

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

### 306. **irrégulier, -ière**, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ♦ **Définition** : Se dit d'une macromolécule ou d'un polymère dont la structure comporte plus d'une sorte d'unités constitutives, ou des unités constitutives identiques mais non reliées entre elles de la même manière. ♦ **Voir aussi** : macromolécule, polymère, régulier, unité constitutive. ♦ **Équivalent étranger** : irregular.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 307. **isocratique**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique. ◆ **Définition** : Se dit de l'élution au cours d'une séparation chromatographique en phase liquide, dans laquelle la composition du mélange des solvants constituant la phase éluante est gardée constante. ◆ **Note** : Du grec *isos*, « égal », et *kratos*, « pouvoir ». ◆ **Équivalent étranger** : isocratic.  
Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 308. **isolation hydrique**

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX-HABITAT ET CONSTRUCTION. ◆ **Définition** : Ensemble des dispositions prises en vue de protéger un bâtiment contre les infiltrations d'eau et la condensation de vapeur d'eau ; par extension, résultat de ces dispositions. ◆ **Équivalent étranger** : water insulation.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

### 309. **isomère**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Membre d'un ensemble de composés qui ont la même formule moléculaire, mais qui diffèrent par l'agencement des atomes dans la molécule. ◆ **Note** : Ce terme est également utilisé comme adjectif. Exemple : l'éthanol et l'oxyde

de méthyle sont deux isomères ou encore deux composés isomères.  
◆ **Voir aussi** : stéréo-isomère. ◆ **Équivalent étranger** : isomer, isomeric (adj.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 310. isomérisie cis-trans

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Isomérisie présentée par des composés éthyléniques ou cyclaniques (et analogues hétéroatomiques) stéréo-isomères qui diffèrent par la disposition des atomes ou groupes d'atomes par rapport à un plan de référence.

◆ **Note** : **1.** Le plan de référence approprié d'une double liaison est perpendiculaire à celui des liaisons sigma concernées et inclut les atomes de la double liaison. Pour un cycle, il s'agit du plan moyen du cycle. **2.** Dans les isomères cis, les atomes ou groupes d'atomes considérés se trouvent d'un même côté du plan de référence alors que dans les isomères trans, ils se trouvent de part et d'autre de ce plan. ◆ **Équivalent étranger** : cis-trans isomerism.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 311. **isotactique**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ◆ **Définition** : Se dit d'une macromolécule ou d'un polymère tactiques constitués majoritairement d'une seule sorte d'unités configurationnelles élémentaires, généralement reliées entre elles de la même manière. ◆ **Note** : **1.** Du grec *isos*, « égal », et *taktikos*, relatif à l'« art de ranger, de manœuvrer ». **2.** Dans une macromolécule ou dans un polymère isotactiques, le motif configurationnel est identique à l'unité configurationnelle élémentaire. ◆ **Voir aussi** : atactique, macromolécule, motif configurationnel, polymère, syndiotactique, unité configurationnelle élémentaire. ◆ **Équivalent étranger** : isotactic.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 312. **isotopomère**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Chacun des isomères qui ont le même nombre d'atomes isotopiquement distincts mais qui diffèrent par la position de ces atomes. ◆ **Note** : **1.** Le terme résulte de l'association des mots « isotope » et « isomère » ; il est également utilisé comme adjectif. **2.** À titre d'exemples, on peut citer  $\text{CH}_3\text{-CDO}$  et  $\text{CH}_2\text{D-CHO}$ . ◆ **Voir aussi** : isomère. ◆ **Équivalent étranger** : isotopomer.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 313. joint de grains

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Interface, dans un solide cristallin, entre deux cristaux de même structure cristallographique et de même composition, mais d'orientation différente. ◆ **Équivalent étranger** : grain boundary.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

### 314. jonction triple

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Ligne commune à trois cristaux contigus dans un polycristal. ◆ **Voir aussi** : polycristal. ◆ **Équivalent étranger** : –

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

### 315. laveur, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Génie chimique. ◆ **Définition** : Colonne dans laquelle un gaz est débarrassé de ses impuretés par un liquide circulant à contre-courant. ◆ **Équivalent étranger** : gas scrubber, wet scrubber.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.



### 316. **lévogyre**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Se dit de toute substance chimique et spécialement d'un stéréo-isomère faisant tourner vers la gauche le plan de polarisation de la lumière. ◆ **Note** : **1.** Du latin *laevus*, « gauche », et *gyre*, « tourner ». **2.** Le sens de rotation du plan de polarisation est dans ce cas conventionnellement indiqué par le signe - entre parenthèses (-). ◆ **Voir aussi** : dextrogyre, pouvoir rotatoire. ◆ **Équivalent étranger** : levorotatory.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 317. **liaison axiale**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Liaison perpendiculaire au plan contenant (ou passant au plus près de) la majorité des atomes du cycle. ◆ **Note** : **1.** Dans le cyclohexane en conformation en chaise, les liaisons axiales sont alternées et parallèles à l'axe de symétrie  $C_3$ . **2.** Dans les cycles analogues mono-insaturés, les liaisons correspondantes issues d'atomes contigus à un atome doublement lié sont dites « quasi-axiales » ou « pseudo-axiales ». ◆ **Voir aussi** : conformation en chaise. ◆ **Équivalent étranger** : axial bond.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 318. **liaison covalente**

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Liaison entre deux atomes résultant de la mise en commun de deux électrons provenant séparément de chacun d'eux. ◆ **Équivalent étranger** : covalent bond.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 319. **liaison de coordination**

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Liaison entre deux atomes dans laquelle le doublet d'électrons commun ne provient que de l'un des deux atomes liés. ◆ **Note** : 1. L'expression « liaison dative » n'est pas recommandée. 2. On peut citer comme exemple la liaison N-B dans  $H_3N-BF_3$ . ◆ **Voir aussi** : adduit. ◆ **Équivalent étranger** : coordination bond.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 320. **liaison de type beaupré**

◆ **Forme abrégée** : liaison beaupré. ◆ **Domaine** : CHIMIE / Stéréochimie. ◆ **Définition** : Dans le cyclohexane, ou dans les autres cycles saturés à six chaînons se trouvant en conformation en bateau, liaison exocyclique issue de l'un des deux atomes situés hors du plan renfermant les quatre autres et qui est sensiblement parallèle

à ce plan. ♦ **Voir aussi** : conformation en bateau. ♦ **Équivalent étranger** : bowsprit.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 321. liaison de type mât

♦ **Forme abrégée** : liaison mât. ♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Définition** : Dans le cyclohexane, ou dans les autres cycles saturés à six chaînons se trouvant en conformation en bateau, liaison exocyclique issue de l'un des deux atomes se trouvant hors du plan renfermant les quatre autres et qui se distingue d'une liaison de type beaupré. ♦ **Voir aussi** : conformation en bateau. ♦ **Équivalent étranger** : flagpole.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 322. liaison équatoriale

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Définition** : Liaison parallèle au plan contenant (ou passant au plus près de) la majorité des atomes du cycle. ♦ **Note** : **1.** Dans le cyclohexane en conformation en chaise, les liaisons équatoriales sont parallèles à deux des liaisons du cycle. **2.** Dans les cycles analogues mono-insaturés, les liaisons correspondantes issues d'atomes contigus à un atome doublement lié sont dites « quasi-

équatoriales » ou « pseudo-équatoriales ». ♦ **Voir aussi** : conformation en chaise. ♦ **Équivalent étranger** : equatorial bond.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 323. liaison hydrogène

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Liaison de faible énergie mettant en jeu trois atomes, dont un atome d'hydrogène qui sert de pont entre les deux autres. ♦ **Note** : **1.** L'espèce chimique, ou groupe, apportant l'atome d'hydrogène est appelée « donneur de liaisons hydrogène » et l'autre « accepteur de liaisons hydrogène ». **2.** L'énergie d'une liaison hydrogène est, sauf exception, au moins dix fois plus faible que celle d'une liaison covalente. ♦ **Voir aussi** : espèce chimique, protogène, protophile. ♦ **Équivalent étranger** : hydrogen bond.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 324. ligand, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Synonyme** : coordinat, n.m. ♦ **Définition** : Atome ou groupe d'atomes lié à un atome central, généralement métallique, dans une entité moléculaire polyatomique. ♦ **Voir aussi** : denticité. ♦ **Équivalent étranger** : ligand.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 325. **ligne de contact**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Ligne correspondant à l'intersection apparente de deux interfaces contiguës. ◆ **Note** : **1.** Dans le cas d'un film liquide, la ligne de contact le sépare de son bord de Plateau. **2.** L'expression « ligne de raccordement » n'est pas recommandée. ◆ **Voir aussi** : angle de contact, bord de Plateau, tension de ligne. ◆ **Équivalent étranger** : contact line.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 326. **linéaire**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Se dit d'une macromolécule ou d'un polymère résultant d'une répétition multiple en séquence linéaire d'unités qui dérivent de molécules de faible masse moléculaire. ◆ **Voir aussi** : macromolécule, polymère. ◆ **Équivalent étranger** : linear.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 327. longueur caractéristique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Équivalent étranger** : characteristic length, scale.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 328. longueur de cohérence

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Équivalent étranger** : coherence length.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 329. longueur de Debye

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Équivalent étranger** : Debye length.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 330. longueur d'onde critique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Longueur d'onde de la déformation périodique d'un film liquide en mode péristaltique, pour laquelle la probabilité de rupture spontanée est

maximale. ♦ **Voir aussi** : mode péristaltique d'un film. ♦ **Équivalent étranger** : critical wavelength.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 331. **lubrifiant moléculaire**

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Espèce chimique incorporée temporairement dans une monocouche pour favoriser son homogénéisation ou son organisation moléculaire.

♦ **Voir aussi** : couche monomoléculaire. ♦ **Équivalent étranger** : molecular lubricant.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 332. **lyophile**, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Qui présente une affinité avec un solvant donné. ♦ **Note** : **1.** Le préfixe *lyo-* vient du grec *luein*, « dissoudre ». **2.** Divers termes sont utilisés lorsqu'on souhaite préciser la nature du solvant pour lequel se manifeste cette affinité ; exemples : hydrophile (eau), lipophile (graisses), etc. ♦ **Équivalent étranger** : lyophilic.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

**333. lyophile**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Qui ne présente pas d'affinité avec un solvant donné. ◆ **Équivalent étranger** : lyophobic.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

**334. macrocycle**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Macromolécule cyclique ou partie cyclique macromoléculaire d'une macromolécule.

◆ **Note** : Le terme « macrocycle » est parfois utilisé, en chimie, pour des molécules à grands cycles qui ne répondent pas aux critères de définition des macromolécules. ◆ **Équivalent étranger** : macrocycle.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

**335. macromolécule**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie macromoléculaire. ◆ **Définition** : Molécule de masse moléculaire élevée, généralement constituée par la répétition en grand nombre d'atomes ou de groupes d'atomes, appelés « unités constitutives » et dérivant de molécules de faible masse moléculaire. ◆ **Note** : Dans de nombreux cas, une molécule peut être considérée comme ayant une « masse moléculaire élevée »



lorsque l'addition ou la suppression d'une ou de quelques unités n'a qu'un effet négligeable sur les propriétés moléculaires. ♦ **Voir aussi** : bloc, chaîne, unité constitutive. ♦ **Équivalent étranger** : macromolécule, polymère moléculaire.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 336. marqueur de spin

♦ **Domaine** : CHIMIE/Biochimie. ♦ **Définition** : Groupe portant un électron non apparié, fixé sur une partie d'une entité moléculaire dont on veut étudier l'environnement microscopique. ♦ **Note** : 1. Un exemple typique en est le radical « aminoxyle » (ou « nitroxyle »). 2. Le spectre de résonance paramagnétique électronique de cette entité est alors caractéristique. ♦ **Équivalent étranger** : spin label.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 337. matrice moléculaire bidimensionnelle

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Arrangement spécifique des entités moléculaires d'une monocouche flottante ou de Langmuir-Blodgett devant servir de trame au cours de l'adsorption

ou du dépôt ultérieurs d'entités moléculaires. ♦ **Voir aussi** : épitaxie, film de Langmuir-Blodgett, monocouche flottante. ♦ **Équivalent étranger** : template, two-dimensional molecular pattern.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 338. mécanique des fluides numérique

♦ **Domaine** : PHYSIQUE-MATHÉMATIQUES/Mathématiques appliquées.

♦ **Définition** : Simulation sur ordinateur des écoulements de fluides intervenant notamment dans la conception aérodynamique ou hydrodynamique des structures, des véhicules terrestres, des navires et des aéronefs. ♦ **Équivalent étranger** : computational fluid dynamics (CFD).

Source : *Journal officiel* du 21 décembre 2013.

### 339. mécanosynthèse, n.f.

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ♦ **Définition** : Procédé consistant à broyer ensemble des métaux différents jusqu'à la formation d'un alliage qui n'est pas dans un état d'équilibre thermodynamique. ♦ **Note** : La mécanosynthèse s'applique

également aux céramiques. ♦ **Voir aussi** : broyage nanométrique.  
♦ **Équivalent étranger** : mechanical alloying.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

### 340. **mésomérie**, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Mode de représentation ou d'étude de la structure réelle d'une entité moléculaire dont les électrons de liaison sont délocalisés ; ce mode considère cette entité comme intermédiaire entre deux ou plusieurs structures hypothétiques comportant des liaisons localisées, c'est-à-dire susceptibles d'être représentées par les formules de Lewis habituelles. ♦ **Note** : **1.** Du grec *mesos*, « situé au milieu ». **2.** Ce mode de représentation a été considéré comme l'expression initiale du concept de résonance développé ultérieurement à l'aide de la mécanique quantique. **3.** Contrairement à ce que l'on rencontre parfois, les structures limites ne peuvent être qualifiées de « mésomères ». ♦ **Voir aussi** : conjugaison, formule de Lewis, résonance, structure limite. ♦ **Équivalent étranger** : mesomerism.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 341. **métathèse**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Échange d'une ou de plusieurs liaisons ou groupes d'atomes entre espèces chimiques structurellement apparentées, conduisant sur le plan formel à des composés dans lesquels les liaisons des différents types sont en même nombre et de même nature, ou presque, que dans les réactifs.

◆ **Équivalent étranger** : metathesis.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 342. **méthode de Langmuir-Blodgett**

◆ **Forme abrégée** : méthode LB. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Méthode de préparation d'un film solide consistant à transférer une monocouche flottante sur un support solide par trempages répétés de celui-ci dans la sous-phase. ◆ **Voir aussi** : monocouche flottante, sous-phase. ◆ **Équivalent étranger** : Langmuir-Blodgett method, LB method.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 343. **méthode par blocage de flux**

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Synonyme** : méthode par blocage d'écoulement, méthode par écoulement interrompu. ◆ **Définition** :

Méthode d'étude des réactions chimiques dans laquelle les réactifs sont très rapidement mélangés et le flux réactionnel brusquement bloqué après un très court intervalle de temps. ♦ **Équivalent étranger** : stopped-flow method.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 344. mode de flexion d'un film

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Mode de couplage des ondulations simultanées des deux interfaces d'un film liquide, tel que son épaisseur reste constante. ♦ **Équivalent étranger** : bending mode.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

#### 345. modélisation par regroupement

♦ **Forme abrégée** : regroupement, n.m. ♦ **Domaine** : PÉTROLE ET GAZ/Production-Raffinage. ♦ **Définition** : Modélisation d'un fluide complexe qui consiste à réduire celui-ci à un nombre limité de pseudocomposants, dont les propriétés physicochimiques sont des combinaisons des propriétés de ses composants réels.

◆ **Note** : La modélisation par regroupement peut être suivie d'une dissociation. ◆ **Voir aussi** : dissociation. ◆ **Équivalent étranger** : lumping.

Source : *Journal officiel* du 12 février 2012.

### 346. mode péristaltique d'un film

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Mode de couplage des ondulations simultanées des deux interfaces d'un film liquide, qui provoque des réductions locales de l'épaisseur du film, appelées « pincements ». ◆ **Équivalent étranger** : squeezing mode.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 347. modernisation, n.f.

◆ **Domaine** : INDUSTRIE. ◆ **Définition** : Remplacement d'éléments d'une installation industrielle par des éléments plus modernes, qui vise à améliorer les performances de cette installation sans en modifier la conception de base. ◆ **Voir aussi** : rénovation. ◆ **Équivalent étranger** : revamping.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

### 348. module de cisaillement de surface

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Matrice de coefficients qui relie, à aire invariable, une contrainte tangentielle appliquée à un film ou à une monocouche flottante à la déformation correspondante. ◆ **Voir aussi** : monocouche flottante, viscosité de cisaillement de surface. ◆ **Équivalent étranger** : surface shear modulus.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 349. module d'élasticité de Gibbs

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Coefficient qui lie la variation de la tension d'un film liquide à la variation correspondante de son aire, à courbure et forme invariables. ◆ **Équivalent étranger** : Gibbs elasticity modulus.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 350. module d'élasticité d'extension de surface

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Coefficient qui lie, à forme géométrique invariable, une variation de la tension superficielle au taux de variation correspondante de l'aire d'une monocouche flottante ou d'une solution de substance

tensio-active. ♦ **Voir aussi** : monocouche flottante, tensio-actif, viscosité d'extension de surface. ♦ **Équivalent étranger** : dilational elasticity modulus.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 351. module d'élasticité d'un film

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Coefficient qui lie la variation réversible de l'épaisseur d'un film liquide ou solide à la contrainte exercée perpendiculairement à ce film. ♦ **Équivalent étranger** : film elasticity modulus.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 352. molécule hôte

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Entité moléculaire dont la structure présente des cavités capables d'inclure des molécules avec lesquelles elle peut former des complexes. ♦ **Voir aussi** : complexe. ♦ **Équivalent étranger** : host molecule.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.



### 353. **molécule incluse**

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Molécule logée dans les cavités d'une autre molécule dite « molécule hôte ». ◆ **Voir aussi** : complexe. ◆ **Équivalent étranger** : guest molecule.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 354. **monocaténaire**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Se dit d'une macromolécule ou d'un polymère constitués d'une seule chaîne et dont les unités constitutives adjacentes sont unies l'une à l'autre par deux atomes appartenant respectivement à chacune des deux unités. ◆ **Voir aussi** : bicaténaire, chaîne, macromolécule, multicaténaire, polymère, unité constitutive. ◆ **Équivalent étranger** : single-strand.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 355. **monocouche composite**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Monocouche formée de deux constituants ou plus. ◆ **Note** : L'usage de l'expression « couche mixte » en ce sens est déconseillé. ◆ **Voir**

**aussi** : couche monomoléculaire. ♦ **Équivalent étranger** : mixed monolayer, multicomponent monolayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 356. monocouche flottante

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Monocouche formée à la surface d'un liquide dans lequel elle est insoluble.

♦ **Note** : La monocouche est dite « compacte » ou « lâche » selon la concentration moléculaire surfacique. ♦ **Voir aussi** : couche adsorbée, couche monomoléculaire, cuve de Langmuir, cuve de préparation en continu, séquence de Langmuir, sous-phase.

♦ **Équivalent étranger** : floating monolayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 357. monocouche organisée

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Monocouche constituée d'entités conçues de manière à s'organiser spontanément à l'échelle moléculaire. ♦ **Voir aussi** : couche monomoléculaire.

♦ **Équivalent étranger** : organized monolayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 358. **monocouche recomposée**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Monocouche composite dans laquelle l'association spécifique entre constituants différents conduit à la structure unique bidimensionnelle recherchée. ◆ **Voir aussi** : couche monomoléculaire. ◆ **Équivalent étranger** : compound monolayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 359. **monocristal**, n.m.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Solide constitué d'un unique cristal, formé à partir d'un seul germe. ◆ **Voir aussi** : polycristal. ◆ **Équivalent étranger** : single crystal.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

### 360. **monomère**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie macromoléculaire. ◆ **Définition** : Espèce chimique constituée d'entités moléculaires dont chacune peut conduire à une ou plusieurs unités constitutives d'un polymère. ◆ **Note** : **1.** Ce terme est également utilisé comme adjectif. Exemple : le chlorure de vinyle est une espèce monomère. **2.** Dans le domaine de la physicochimie, ce terme s'emploie également pour désigner

les entités moléculaires participant à la formation d'agrégats. ♦ **Voir aussi** : macromolécule, oligomère, polymère, unité constitutive.

♦ **Équivalent étranger** : monomer, monomeric (adj.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 361. **moscovium**, n.m.

♦ **Symbole** : Mc. ♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Élément chimique de numéro atomique 115. ♦ **Note** : De « Moscou ».

♦ **Équivalent étranger** : moscovium.

Source : *Journal officiel* du 27 juin 2017.

### 362. **motif configurationnel**

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ♦ **Définition** : Le plus petit ensemble d'unités configurationnelles élémentaires successives nécessaire pour définir la répétition configurationnelle en un ou plusieurs sites de stéréo-isomérisation de la chaîne principale d'une macromolécule régulière. ♦ **Note** : L'ensemble peut être constitué d'une, de deux ou de plusieurs unités configurationnelles élémentaires.

♦ **Voir aussi** : macromolécule, régulier, unité configurationnelle élémentaire. ♦ **Équivalent étranger** : configurational repeating unit.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 363. motif constitutif

◆ **Abréviation** : MC. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : La plus petite unité constitutive dont la répétition conduit à une macromolécule régulière. ◆ **Note** : La nomenclature systématique des macromolécules et des polymères est fondée sur la répétition du motif constitutif. Exemple : « poly(1-phényléthylène) », correspondant au nom semi-systématique « polystyrène ». ◆ **Voir aussi** : macromolécule, régulier, unité constitutive. ◆ **Équivalent étranger** : constitutional repeating unit (CRU).

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 364. motif de stéréorépétition

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ◆ **Définition** : Motif configurationnel qui définit la répétition configurationnelle à tous les sites de stéréo-isomérisation de la chaîne principale d'une macromolécule régulière. ◆ **Voir aussi** : macromolécule, régulier. ◆ **Équivalent étranger** : stereorepeating unit.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 365. moulage à mousse perdue

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ◆ **Définition** : Procédé de fonderie dans lequel un modèle en mousse de polystyrène de la pièce à réaliser, noyé dans un bac de sable, est remplacé lors de la coulée par du métal fondu. ◆ **Note** : Le moulage à mousse perdue reprend le principe du moulage à cire perdue. ◆ **Équivalent étranger** : lost-foam casting.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

### 366. moulage à peau préformée

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de fabrication d'une pièce moulée consistant à réaliser par rotomoulage la paroi externe de cette pièce, puis à injecter dans sa cavité un polymère expansible. ◆ **Voir aussi** : rotomoulage. ◆ **Équivalent étranger** : slush molding (EU), slush moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 367. moulage au contact

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Moulage consistant à imprégner de résine une ou plusieurs couches de renfort fibreux déposées manuellement sur la paroi d'un moule

ouvert, puis à polymériser cette résine. ♦ **Équivalent étranger** : lay-up molding (EU), lay-up moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 368. moulage en autoclave

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ♦ **Définition** : Procédé de moulage en deux étapes consistant à tapisser un moule ouvert avec un préimprégné, puis à en polymériser la résine en plaçant le moule dans un autoclave. ♦ **Voir aussi** : préimprégné, résine. ♦ **Équivalent étranger** : autoclave molding (EU), autoclave moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 369. moulage en mottes

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ♦ **Définition** : Procédé de fonderie associant en continu, sur la même chaîne de fabrication, la réalisation de moules en sable sans châssis et la coulée de métal dans ces moules. ♦ **Note** : On trouve aussi l'expression « procédé Disamatic », qui n'est pas recommandée. ♦ **Équivalent étranger** : boxless molding (EU), boxless moulding (GB), disamatic molding process (EU), disamatic moulding process (GB).

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

### 370. moulage par centrifugation

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de fabrication de pièces cylindriques creuses consistant à projeter sur la paroi chauffée d'un moule cylindrique tournant rapidement sur lui-même un mélange de fibres de renfort et de résine qui se polymérise. ◆ **Équivalent étranger** : centrifugal molding (EU), centrifugal moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 371. moulage par co-injection

◆ **Forme abrégée** : co-injection, n.f. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé consistant à injecter dans un seul moule, simultanément ou successivement, des polymères différents, à l'aide de plusieurs presses d'injection. ◆ **Note** : Dans le cas où l'on injecte deux polymères différents, on parle également d'« injection bi-matière ». ◆ **Équivalent étranger** : co-injection molding (EU), co-injection moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.



### 372. moulage par compression

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de moulage d'un polymère thermodurcissable consistant à comprimer une résine dans un moule fermé, puis à la chauffer pour la polymériser. ◆ **Voir aussi** : résine. ◆ **Équivalent étranger** : compression molding (EU), compression moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 373. moulage par expansion

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de fabrication d'une pièce en mousse de polymère consistant à provoquer l'expansion à chaud de billes de polymère contenant un additif volatil, puis à compacter ces billes expansées dans un moule dont elles prennent la forme. ◆ **Note** : Le moulage par expansion est notamment utilisé pour la production d'emballages ou d'isolants en polystyrène expansé (PSE). ◆ **Équivalent étranger** : expansion molding (EU), expansion moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

### 374. moulage par extrusion et soufflage

◆ **Forme abrégée** : extrusion-soufflage, n.f. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX / Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de fabrication de corps creux en matière plastique consistant à extruder un tube, puis à le gonfler à chaud dans un moule dont il prend la forme. ◆ **Équivalent étranger** : extrusion blow molding (EBM) (EU), extrusion blow moulding (EBM) (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 375. moulage par infusion sous vide

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX / Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de moulage consistant à déposer un renfort fibreux sur la paroi d'un moule ouvert, à le recouvrir d'une couche de résine puis d'un film étanche, et à faire pénétrer cette résine par aspiration au cœur du renfort, avant de la polymériser. ◆ **Équivalent étranger** : vacuum bag molding (EU), vacuum bag moulding (GB), vacuum infusion molding (EU), vacuum infusion moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 376. moulage par injection capillaire

◆ **Forme abrégée** : injection capillaire. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de moulage par injection utilisant un moule dans lequel l'orifice d'entrée du polymère est de faible diamètre, ce qui permet d'en réduire l'empreinte sur la pièce finie. ◆ **Équivalent étranger** : pin-point injection molding (EU), pin-point injection moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 377. moulage par injection de poudre

◆ **Abréviation** : MIP. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie-Verre et céramique. ◆ **Définition** : Procédé de fabrication d'une pièce consistant à injecter dans un moule un mélange de poudre métallique ou céramique et de liant polymère, à effectuer le déliantage de la pièce, puis à consolider celle-ci par frittage. ◆ **Voir aussi** : déliantage. ◆ **Équivalent étranger** : ceramic injection molding (CIM) (EU) [poudre céramique], ceramic injection moulding (CIM) (GB) [poudre céramique], metal injection molding (MIM) (EU) [poudre métallique], metal injection moulding (MIM) (GB) [poudre métallique], powder injection molding (PIM) (EU), powder injection moulding (PIM) (GB).

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

### 378. moulage par injection en canal chaud

◆ **Forme abrégée** : injection canal chaud. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/ Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de moulage par injection dans lequel le canal d'alimentation du moule est chauffé afin que la carotte d'injection reste fluide et serve au moulage de la pièce suivante au lieu de rester solidaire de la pièce moulée. ◆ **Équivalent étranger** : hot runner injection molding (EU), hot runner injection moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 379. moulage par injection et réaction

◆ **Abréviation** : MIR. ◆ **Forme abrégée** : moulage par injection-réaction. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/ Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de moulage par injection consistant à mélanger intimement sous pression plusieurs composants réactifs, éventuellement additionnés de charges, avant de les introduire dans le moule où ils réagissent pour former l'objet fini. ◆ **Équivalent étranger** : reaction injection molding (RIM) (EU), reaction injection moulding (RIM) (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 380. moulage par injection et soufflage

◆ **Forme abrégée** : injection-soufflage, n.f. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/ Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de fabrication de corps creux consistant à réaliser par injection une préforme tubulaire dans un premier moule puis à la gonfler, encore chaude ou réchauffée, dans un deuxième moule correspondant à la forme définitive de l'objet. ◆ **Équivalent étranger** : injection blow molding (EU), injection blow moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 381. moulage par injection sous-marine

◆ **Forme abrégée** : injection sous-marine. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/ Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de moulage par injection utilisant un moule dont le canal d'alimentation est situé au-dessous du plan de joint de sorte que la carotte d'injection est séparée de la pièce lors de l'ouverture du moule. ◆ **Équivalent étranger** : submarine gate molding (EU), submarine gate moulding (GB), submarine injection molding (EU), submarine injection moulding (GB), tunnel gate molding (EU), tunnel gate moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 382. moulage par projection simultanée

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de moulage consistant à projeter simultanément, sur la paroi d'un moule ouvert, des fibres coupées et de la résine qui est ensuite polymérisée. ◆ **Voir aussi** : résine. ◆ **Équivalent étranger** : spray-up molding (EU), spray-up moulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 383. moulage par transfert de résine

◆ **Abréviation** : MTR. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de moulage consistant à injecter sous faible pression une résine thermodurcissable dans un moule où un renfort fibreux a été préalablement disposé. ◆ **Équivalent étranger** : resin transfer molding (RTM) (EU), resin transfer moulding (RTM) (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

### 384. moulage sous pression

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ◆ **Définition** : Procédé de fonderie consistant à injecter un métal liquide dans un moule à l'aide d'un piston qui maintient ce métal sous pression au cours de la solidification. ◆ **Équivalent étranger** : pressure die casting, squeeze casting.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

### 385. multicaténaire, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Se dit d'une macromolécule ou d'un polymère dont les unités constitutives adjacentes sont unies l'une à l'autre par plus de quatre atomes, dont plus de deux sont situés à l'une des extrémités de chaque unité constitutive. ◆ **Voir aussi** : bicaténaire, macromolécule, monocaténaire, polymère, unité constitutive. ◆ **Équivalent étranger** : multi-strand.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 386. multicouche, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film constitué de plusieurs monocouches distinctes superposées. ◆ **Voir aussi** : couche, couche monomoléculaire. ◆ **Équivalent étranger** : multilayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 387. multicouche alternée

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Tout empilement où alternent des monocouches solides chimiquement différentes. ◆ **Voir aussi** : couche monomoléculaire, film. ◆ **Équivalent étranger** : alternate multilayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 388. multicouche alternée centrosymétrique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Multicouche solide alternée dans laquelle la disposition des monocouches possède un centre de symétrie. ◆ **Voir aussi** : couche monomoléculaire, film de Langmuir-Blodgett. ◆ **Équivalent étranger** : centrosymmetric multilayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.



### 389. **multicouche alternée deux par deux**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Multicouche alternée centrosymétrique dans laquelle deux monocouches successives de même nature chimique sont en contact par les parties hydrophobes de leurs entités moléculaires. ◆ **Voir aussi** : couche monomoléculaire. ◆ **Équivalent étranger** : paired multilayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 390. **mutarotation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Variation du pouvoir rotatoire d'une solution résultant d'une épimérisation spontanée ou sous l'influence d'un catalyseur. ◆ **Voir aussi** : épimérisation. ◆ **Équivalent étranger** : mutarotation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 391. **nihonium**, n.m.

◆ **Symbole** : Nh. ◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Élément chimique de numéro atomique 113. ◆ **Note** : De *Nihon* (« Japon » en japonais). ◆ **Équivalent étranger** : nihonium.

Source : *Journal officiel* du 27 juin 2017.

### 392. nœud de réticulation

◆ **Domaine** : CHIMIE-MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Point de jonction de chaînes macromoléculaires dans un polymère réticulé.

◆ **Voir aussi** : chaîne, macromolécule, réticulation. ◆ **Équivalent étranger** : crosslink, cross-linking point.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

### 393. nombre d'états de spin

◆ **Domaine** : CHIMIE-PHYSIQUE. ◆ **Définition** : Nombre d'orientations que peut prendre le spin d'une particule élémentaire ou composée, ou d'une entité moléculaire, par rapport à un axe de l'espace cartésien. ◆ **Note** : **1.** Selon le nombre d'états de spin, 1, 2, 3, etc, on parle d'état singulet, doublet, triplet, etc. **2.** Le nombre d'états de spin peut être rendu physiquement détectable par l'application d'un champ magnétique. **3.** On trouve aussi, dans le langage professionnel, l'expression « multiplicité de spin », qui est déconseillée. ◆ **Équivalent étranger** : spin multiplicity.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 394. nom fondamental

◆ **Domaine** : CHIMIE/Nomenclature. ◆ **Définition** : Nom de la structure fondamentale à partir duquel le nom du composé est dérivé. ◆ **Note** : Le calque de l'anglais « nom parent » ne doit pas être utilisé. ◆ **Voir aussi** : structure fondamentale. ◆ **Équivalent étranger** : parent name.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 395. nom semi-systématique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Nomenclature. ◆ **Définition** : Nom d'un composé dont une partie seulement a une signification structurale. ◆ **Note** : **1.** Exemples de noms semi-systématiques : méthane, calciférol. **2.** L'emploi de l'expression « nom semi-trivial » est déconseillé. ◆ **Équivalent étranger** : semi-systematic name, semi-trivial name.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 396. nom systématique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Nomenclature. ◆ **Définition** : Nom d'un composé dont les différentes parties ont une signification structurale précise. ◆ **Note** : Le nom systématique peut comporter ou non des préfixes ou des infixes numériques. Exemples de noms systématiques : pentane, 1,3-thiazole. ◆ **Équivalent étranger** : systematic name.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 397. nom trivial

◆ **Domaine** : CHIMIE/Nomenclature. ◆ **Définition** : Nom d'un composé dont aucune partie n'a de signification structurale. ◆ **Note** : Dans ce domaine, le qualificatif « trivial » est traditionnellement utilisé dans son acception ancienne de familier ou banal, par opposition au terme « systématique ». ◆ **Équivalent étranger** : trivial name.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 398. nucléofuge, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : **1.** Se dit d'un atome ou d'un groupe d'atomes qui, dans une réaction hétérolytique, part en emportant le doublet d'électrons de la liaison covalente. **2.** Qualifie également toute transformation impliquant un tel processus. ◆ **Note** : Ce terme est également employé comme substantif. Exemple : l'anion  $\text{Cl}^-$  est le nucléofuge dans l'hydrolyse d'un chlorure d'alkyle. ◆ **Voir aussi** : électrofuge. ◆ **Équivalent étranger** : nucleofugal, nucleofuge (n.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 399. nucléophile, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : **1.** Se dit d'un réactif qui forme avec un autre réactif, l'électrophile, une liaison en apportant le doublet d'électrons liants. **2.** Qualifie également toute transformation impliquant un tel processus. ◆ **Note** : **1.** Ce terme est également employé comme substantif. Exemple : l'ion  $\text{OH}^-$  peut être le nucléophile dans l'hydrolyse d'un chlorure d'alkyle. **2.** Les réactifs nucléophiles sont des bases de Lewis. ◆ **Voir aussi** : base de Lewis, électrophile. ◆ **Équivalent étranger** : nucleophile (n.), nucleophilic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

400. **oganesson**, n.m.

◆ **Symbole** : Og. ◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Élément chimique de numéro atomique 118. ◆ **Note** : Du nom du physicien Yuri T. Oganessian. ◆ **Équivalent étranger** : oganesson.

Source : *Journal officiel* du 27 juin 2017.

401. **oligomère**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie macromoléculaire. ◆ **Définition** : Substance composée de molécules de masse moléculaire intermédiaire essentiellement constituées par la répétition en petit nombre d'atomes ou de groupes d'atomes, appelés « unités constitutives » et dérivant de molécules de faible masse moléculaire. ◆ **Note** : Une molécule est considérée comme ayant une « masse moléculaire intermédiaire » si ses propriétés varient notablement par addition ou par suppression d'une ou de quelques unités constitutives. ◆ **Voir aussi** : copolymère, monomère, polymère, unité constitutive. ◆ **Équivalent étranger** : oligomer.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

402. **oligomérisation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Processus de transformation d'un monomère, ou d'un mélange de monomères, en un oligomère. ◆ **Voir aussi** : monomère, polymérisation. ◆ **Équivalent étranger** : oligomerisation (GB), oligomerization (EU).

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

403. **orbitale**, n.f.

◆ **Forme développée** : fonction d'onde orbitale. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Mécanique quantique. ◆ **Définition** : Fonction mathématique représentant l'onde stationnaire associée à un électron en interaction avec les autres particules constituant l'atome ou l'entité moléculaire considérés, et qui détermine la région de l'espace correspondant à une probabilité de présence donnée de cet électron et à son niveau d'énergie. ◆ **Voir aussi** : conjugaison, hyperconjugaison, résonance. ◆ **Équivalent étranger** : orbital.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

#### 404. **organification**, n.f.

◆ **Domaine** : SANTÉ ET MÉDECINE/Endocrinologie. ◆ **Définition** : Transformation d'un composé minéral en composé organique.

◆ **Équivalent étranger** : organification.

Source : *Journal officiel* du 6 septembre 2008.

#### 405. **ouverture de fissure**

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Accroissement de la distance entre deux points situés de part et d'autre d'une fissure lorsqu'un effort en écarte les parois. ◆ **Voir aussi** : amorçage de fissuration, écartement de fissure. ◆ **Équivalent étranger** : crack opening displacement (COD).

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

#### 406. **oxophile**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Se dit d'un composé présentant une affinité pour un atome d'oxygène. ◆ **Note** : Certains composés du phosphore, du silicium et du bore, particulièrement oxophiles, sont utilisés en synthèse organique. ◆ **Voir aussi** : azophile, carbophile. ◆ **Équivalent étranger** : oxophile, oxophilic.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.



407. **oxybiodégradable**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE-MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Se dit d'un matériau qui est rendu biodégradable en présence d'oxygène grâce à l'addition d'agents facilitant l'oxydation. ◆ **Note** : On trouve aussi le terme « oxobiodégradable », qui est déconseillé. ◆ **Voir aussi** : biodégradable. ◆ **Équivalent étranger** : oxo-biodegradable.

Source : *Journal officiel* du 22 décembre 2016.

408. **oxycombustion**, n.f.

◆ **Domaine** : ÉNERGIE-ENVIRONNEMENT. ◆ **Définition** : Procédé de combustion pour la production d'énergie, dans lequel on utilise comme comburant, à la place de l'air, de l'oxygène pur. ◆ **Note** : L'oxycombustion permet d'obtenir un flux de dioxyde de carbone (CO<sub>2</sub>) exempt d'azote, plus facile à récupérer et à conditionner pour le transport et le stockage. Elle fait partie des procédés dits du « charbon propre ». ◆ **Voir aussi** : anaérocombustion. ◆ **Équivalent étranger** : oxycombustion.

Source : *Journal officiel* du 6 septembre 2008.

409. **oxyfragmentable**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE-MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Se dit d'un matériau qui se fragmente en présence d'oxygène et sans l'intervention d'organismes vivants, grâce à l'addition d'agents facilitant l'oxydation. ◆ **Note** : **1.** Les fragments ainsi obtenus sont généralement de taille macroscopique. **2.** On parle, par exemple, de « plastique oxyfragmentable ». **3.** On trouve aussi le terme « oxofragmentable », qui est déconseillé. ◆ **Voir aussi** : polymère. ◆ **Équivalent étranger** : oxo-fragmentable.

Source : *Journal officiel* du 22 décembre 2016.

410. **paraison**, n.f.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ◆ **Définition** : Masse calibrée de verre fondu destinée à être mise en forme. ◆ **Équivalent étranger** : gob, parison.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

#### 411. paramètre d'étalement d'un liquide sur un support

◆ **Forme abrégée** : paramètre d'étalement. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Différence entre les énergies de l'unité de surface d'un support solide ou liquide, respectivement avant et après son contact avec un liquide donné, dans des conditions expérimentales déterminées. ◆ **Note** : Cette grandeur physique permet de prévoir si un liquide donné est susceptible de s'étaler à la surface d'un support solide ou liquide. ◆ **Équivalent étranger** : spreading parameter.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

#### 412. pégosité, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE-MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Capacité d'un matériau à adhérer à un support par simple contact. ◆ **Équivalent étranger** : tack, tackiness.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

#### 413. **pelliplacage**, n.m.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Technique d'emballage consistant à plaquer sur un objet un film plastique souple par aspiration à travers un support poreux ; par extension, l'emballage lui-même. ◆ **Équivalent étranger** : skin pack [emballage], skin package [emballage], skin packaging.

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

#### 414. **phase de braise**

◆ **Forme abrégée** : braise, n.f. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ◆ **Synonyme** : conditionnement thermique. ◆ **Définition** : Phase d'élaboration en continu du verre plat qui suit les phases de fusion et d'affinage et au cours de laquelle la température est abaissée et homogénéisée en vue d'ajuster la viscosité du verre aux contraintes de fabrication du produit final. ◆ **Note** : Le terme « braise » trouve son origine dans les procédés d'élaboration en discontinu du verre artisanal et du cristal, qu'on laissait refroidir sur un lit de braises. ◆ **Voir aussi** : affinage. ◆ **Équivalent étranger** : cooling-down period.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

415. **photolyse**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Photochimie. ◆ **Définition** : Coupure d'une ou de plusieurs liaisons d'une entité moléculaire consécutive à une absorption de lumière, ou tout processus photochimique dans lequel une telle coupure joue un rôle essentiel. ◆ **Voir aussi** : thermolyse. ◆ **Équivalent étranger** : photolysis.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

416. **photolyse éclair**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Photochimie. ◆ **Définition** : Méthode d'irradiation au moyen d'une source de lumière produisant des éclairs de forte intensité et de très courte durée, capables de provoquer la photolyse d'entités moléculaires. ◆ **Équivalent étranger** : flash photolysis.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

417. **photosensibilisateur**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Photochimie. ◆ **Définition** : Composé qui, sous irradiation, a la capacité de transférer son énergie d'excitation électronique à un autre composé. ◆ **Équivalent étranger** : photosensitiser (GB), photosensitizer (EU).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

418. **piège**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Dispositif ou composé utilisé pour le piégeage. ◆ **Voir aussi** : capteur. ◆ **Équivalent étranger** : trap.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

419. **piégeage**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Interception définitive ou temporaire d'une entité moléculaire. ◆ **Voir aussi** : capteur. ◆ **Équivalent étranger** : trapping.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

## 420. pile à combustible microbienne

◆ **Abréviation** : PCM. ◆ **Domaine** : CHIMIE-ÉNERGIE. ◆ **Définition** : Dispositif de production d'électricité par l'oxydation de composés organiques, elle-même réalisée grâce à l'action de microorganismes fixés sur l'anode d'une cellule électrochimique. ◆ **Note** : Une pile à combustible microbienne permet, tout en produisant de l'électricité, d'assurer l'épuration biologique de composés organiques contenus dans les eaux usées. ◆ **Voir aussi** : biotransformation, cellule électrochimique, électrosynthèse microbienne. ◆ **Équivalent étranger** : microbial fuel cell (MFC).

Source : *Journal officiel* du 24 mars 2013.

## 421. point isosbestique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Spectroscopie. ◆ **Définition** : Point d'intersection des spectres d'absorption de la lumière relatifs à des mélanges de plusieurs espèces chimiques dont les proportions sont différentes mais dont la somme des concentrations est constante. ◆ **Note** : Le mot « isosbestique » provient du grec *isos*, « égal », et *sbèsis*, « extinction ». ◆ **Voir aussi** : espèce chimique. ◆ **Équivalent étranger** : isosbestic point.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

#### 422. **polarographie**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique. ◆ **Définition** : Analyse voltampérométrique quantitative qui utilise une cellule d'électrolyse munie d'une électrode de mercure à gouttes tombantes et dans laquelle la solution n'est pas agitée. ◆ **Note** : La polarographie permet par exemple le dosage de cations métalliques dissous. ◆ **Voir aussi** : cellule d'électrolyse, voltampérométrie. ◆ **Équivalent étranger** : polarography.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

#### 423. **polyaddition**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Polymérisation par étapes dans laquelle la croissance des chaînes polymères résulte de réactions d'addition entre molécules de tous degrés de polymérisation. ◆ **Note** : **1.** Du point de vue pratique, une polyaddition ne peut, par définition, donner lieu à une libération d'espèce chimique de faible masse moléculaire ; c'est le cas, par exemple, de la polyaddition des diols sur les diisocyanates qui conduit aux polyuréthanes. **2.** La polymérisation des composés éthyléniques



n'est pas considérée en général comme une polyaddition mais plutôt comme une polymérisation en chaîne. ♦ **Voir aussi** : polymérisation, polymérisation en chaîne. ♦ **Équivalent étranger** : polyaddition.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 424. **polycondensation**, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ♦ **Définition** : Polymérisation par étapes dans laquelle la croissance des chaînes polymères résulte de réactions de condensation entre molécules de tous degrés de polymérisation. ♦ **Note** : Du point de vue pratique, une polycondensation s'accompagne de la libération d'une espèce chimique de faible masse moléculaire ; c'est le cas, par exemple, de la polycondensation des diamines et des diacides qui conduit à des polyamides et à de l'eau. ♦ **Voir aussi** : polymérisation. ♦ **Équivalent étranger** : polycondensation.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 425. **polycristal**, n.m.

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX. ♦ **Définition** : Solide constitué d'un ensemble de cristaux de taille, de forme et d'orientation variées, séparés par des joints de grains. ♦ **Note** : Les matériaux cristallins,

à l'état naturel ou élaborés industriellement, sont en majorité des polycristaux. ♦ **Voir aussi** : joint de grains, monocristal. ♦ **Équivalent étranger** : polycrystal.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

**426. polydenté, -e**, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie inorganique. ♦ **Définition** : Se dit d'un ligand qui peut contracter par l'intermédiaire d'atomes donneurs distincts plusieurs liaisons avec l'atome central d'une entité de coordination. ♦ **Note** : 1. Dans les cas où l'on souhaite préciser le nombre de liaisons éventuelles, le préfixe « poly- » peut être remplacé par un préfixe numérique approprié ; exemple : un ligand *bidenté*. 2. Lorsque le ligand ne comporte qu'un atome donneur, on le qualifie parfois de « monodenté ». ♦ **Voir aussi** : ligand. ♦ **Équivalent étranger** : polydentate.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

**427. polymère**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie macromoléculaire-Polymères. ♦ **Définition** : Substance composée de macromolécules. ♦ **Note** : Ce terme est également employé comme adjectif. Exemple : le

polystyrène est un composé polymère. ♦ **Voir aussi** : copolymère, macromolécule, monomère, oligomère. ♦ **Équivalent étranger** : polymer, polymeric (adj.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 428. polymère à blocs

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ♦ **Définition** : Polymère dont les macromolécules sont constituées de blocs enchaînés linéairement.

♦ **Note** : Les blocs sont assemblés directement ou par l'intermédiaire d'une unité constitutive qui ne fait pas partie intégrante des blocs.

♦ **Voir aussi** : bloc, macromolécule, unité constitutive. ♦ **Équivalent étranger** : block polymer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 429. polymère à cristaux liquides

♦ **Abréviation** : PCL. ♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères.

♦ **Définition** : Polymère dont la structure chimique contient des motifs susceptibles de s'associer, à l'état fondu ou à l'état dissous, pour former des cristaux liquides. ♦ **Équivalent étranger** : liquid crystal polymer (LCP).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

#### 430. polymère à stéréoblocs

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ◆ **Définition** : Polymère dont les macromolécules sont constituées de blocs stéréoréguliers et peuvent aussi comporter des blocs non stéréoréguliers. ◆ **Voir aussi** : bloc, macromolécule, stéréorégulier, unité constitutive. ◆ **Équivalent étranger** : stereoblock polymer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 431. polymère greffé

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Polymère composé de macromolécules comportant une ou plusieurs sortes de blocs liés à la chaîne principale ; ces blocs constituent des chaînes latérales et présentent des caractéristiques de constitution ou de conformation différentes de celles de la chaîne principale. ◆ **Voir aussi** : bloc, macromolécule, unité constitutive. ◆ **Équivalent étranger** : graft polymer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 432. polymère non uniforme

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Synonyme** : polymère polydispersé. ◆ **Définition** : Polymère composé de molécules qui diffèrent du point de vue de la masse moléculaire ou de la constitution, ou bien des deux. ◆ **Équivalent étranger** : non-uniform polymer, polydisperse polymer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 433. polymère uniforme

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Synonyme** : polymère monodispersé. ◆ **Définition** : Polymère composé de molécules ayant la même masse moléculaire et la même constitution. ◆ **Note** : Un polymère uniforme du point de vue de la masse moléculaire ou de la constitution peut être dit « uniforme » à condition d'en préciser la raison ; par exemple : polymère uniforme du point de vue de la constitution. ◆ **Équivalent étranger** : monodisperse polymer, uniform polymer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 434. **polymérisation**, n.f.

◆ **Antonyme** : dépolymérisation, n.f. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie macromoléculaire. ◆ **Définition** : Processus de transformation d'un monomère, ou d'un mélange de monomères, en polymère. ◆ **Voir aussi** : monomère. ◆ **Équivalent étranger** : polymerisation (GB), polymerization (EU).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 435. **polymérisation en chaîne**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Polymérisation dans laquelle la croissance d'une chaîne polymère résulte exclusivement d'une ou plusieurs réactions entre monomère et site réactif de la chaîne polymère, avec régénération du ou des sites réactifs à la fin de chaque étape de croissance. ◆ **Note** : **1.** Une polymérisation en chaîne comporte des réactions d'amorçage et de propagation et peut également inclure des réactions de terminaison et de transfert de chaîne. **2.** Lorsqu'un sous-produit de faible masse moléculaire se forme dans la réaction, il est recommandé de préciser : « polymérisation en chaîne avec condensation ». **3.** Si nécessaire, le type de réaction chimique impliquée dans l'étape de croissance

peut, de plus, être précisé ; par exemple : polymérisation cationique en chaîne, etc. ♦ **Voir aussi** : monomère, polymère, transfert de chaîne. ♦ **Équivalent étranger** : chain polymerisation (GB), chain polymerization (EU).

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 436. pouvoir rotatoire

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie-Chimie physique. ♦ **Définition** : Valeur mesurée de l'angle de rotation du plan de polarisation de la lumière dans des conditions expérimentales données. ♦ **Note** : 1. Le pouvoir rotatoire varie notamment avec la longueur d'onde du rayonnement lumineux utilisé. 2. Enregistré dans des conditions de référence, il est qualifié de « pouvoir rotatoire spécifique » et constitue une constante caractéristique d'un composé. ♦ **Voir aussi** : activité optique. ♦ **Équivalent étranger** : optical rotation, specific rotation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 437. précurseur de substance active

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie pharmaceutique. ♦ **Définition** : Substance qui, après avoir été introduite dans un organisme vivant,

est transformée par voie métabolique en la substance active voulue.

◆ **Voir aussi** : biotransformation. ◆ **Équivalent étranger** : prodrug.

Source : *Journal officiel* du 18 juillet 2012.

#### 438. **préimprégné**, n.m.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Semi-produit prêt à l'emploi, constitué d'un renfort fibreux mélangé soit à une résine thermodurcissable, soit à un polymère thermoplastique. ◆ **Voir aussi** : moulage en autoclave. ◆ **Équivalent étranger** : prepreg.

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

#### 439. **préimprégné en feuille**

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Préimprégné destiné à être mis en œuvre par compression, constitué d'une nappe de fibres de verre non tissées, d'une résine thermodurcissable et de charges. ◆ **Équivalent étranger** : sheet molding compound (SMC) (EU), sheet moulding compound (SMC) (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.



#### 440. **préimprégné en vrac**

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Synonyme** : prémix, n.m. (langage professionnel). ◆ **Définition** : Préimprégné destiné à être mis en œuvre par compression, se présentant sous la forme d'une pâte constituée d'un renfort de fibres de verre coupées, d'une résine thermodurcissable et de charges. ◆ **Équivalent étranger** : bulk molding compound (BMC) (EU), bulk moulding compound (BMC) (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

#### 441. **prépolymère**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Macromolécule, oligomère ou polymère capables de subir une polymérisation ultérieure grâce à des groupes réactifs. ◆ **Note** : Ce terme est aussi utilisé comme adjectif. ◆ **Voir aussi** : macromolécule, oligomère, polymère, polymérisation, téléchélique. ◆ **Équivalent étranger** : pre-polymer, pre-polymeric (adj.).

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 442. pression de disjonction

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Pression interne exercée par un film mince sur ses interfaces et tendant à les écarter. ◆ **Note** : On a employé également ce terme lorsque cette pression est négative et tend à rapprocher les interfaces. ◆ **Équivalent étranger** : disjoining pressure.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

#### 443. pression de Laplace

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Différence entre les pressions de deux fluides séparés par une interface courbe sous tension. ◆ **Note** : L'expression « pression capillaire » n'est pas recommandée. ◆ **Équivalent étranger** : Laplace pressure.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

#### 444. procédé à forte déformation

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ◆ **Définition** : Écrouissage dans lequel le métal est soumis à des déformations plastiques de grande amplitude. ◆ **Note** : 1. Le procédé à forte déformation permet, après recristallisation, d'obtenir un matériau à taille de grains submicronique dont les propriétés mécaniques sont améliorées.

2. Un exemple de procédé à forte déformation est l'extrusion en canal coudé. ♦ **Voir aussi** : extrusion en canal coudé. ♦ **Équivalent étranger** : severe plastic deformation (SPD).

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

#### 445. procédé sol-gel

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ♦ **Définition** : Procédé de synthèse de matériaux verriers ou céramiques consistant à réaliser, sous la pression atmosphérique et à une température proche de la température ambiante, la polymérisation de précurseurs en solution, puis à effectuer un traitement thermique pour obtenir un produit solide. ♦ **Note** : **1.** Le nom de ce procédé vient du fait que la polymérisation produit successivement un sol, un gel et un solide vitreux. **2.** Le procédé sol-gel s'inspire du processus naturel par lequel certains organismes vivants élaborent des concrétions siliceuses. ♦ **Équivalent étranger** : sol-gel process.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

#### 446. processus par étapes

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Équivalent étranger** : stepwise process.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

447. **prochiral, -e**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Se dit d'un arrangement achiral d'atomes, susceptible de devenir chiral par une seule opération introduisant une dissymétrie. ◆ **Note** : 1. Par exemple, la molécule achirale  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$  peut être considérée comme prochirale car elle peut être convertie en la molécule chirale  $\text{CH}_3\text{-CHD-OH}$  par simple remplacement isotopique de l'un des deux atomes d'hydrogène énantiotopes du groupe méthylène par un atome de deutérium. 2. « Ch » se prononce [k]. ◆ **Voir aussi** : achiral, chiralité, énantiotope. ◆ **Équivalent étranger** : prochiral.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

448. **prochiralité**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Propriété géométrique d'un arrangement achiral d'atomes, susceptible de devenir chiral par une seule opération introduisant une dissymétrie. ◆ **Note** : « Ch » se prononce [k]. ◆ **Voir aussi** : achiral, chiralité, énantiotope. ◆ **Équivalent étranger** : prochirality.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 449. **projection cunéiforme**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Synonyme** : projection en triangles. ◆ **Définition** : Projection stéréochimique dans le plan moyen d'une entité moléculaire dans laquelle les liaisons sont figurées par des coins dont la base représente l'atome le plus proche et le sommet l'atome le plus éloigné. ◆ **Équivalent étranger** : *wegde projection*.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 450. **projection de Fischer**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Projection d'une entité moléculaire dans laquelle les liaisons dessinées verticalement se trouvent au-dessous du plan de projection tandis que les liaisons horizontales se trouvent au-dessus de ce plan. ◆ **Note** : La projection de Fischer est utilisée essentiellement dans le domaine des sucres, des aminoacides et des composés apparentés où le placement à droite ou à gauche des substituants OH ou NH<sub>2</sub> (et dérivés) des liaisons horizontales du carbone asymétrique d'indice numérique le plus élevé définit des séries de composés apparentés (séries D et L). ◆ **Équivalent étranger** : *Fischer projection*.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 451. **projection de Newman**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Projection représentant l'arrangement spatial des liaisons de deux atomes adjacents d'une entité moléculaire. ◆ **Note** : La structure apparaît comme si elle était vue dans l'axe de la liaison entre ces deux atomes et les liaisons de ces atomes avec les autres groupes sont dessinées comme des projections sur le plan du papier. Les liaisons partant de l'atome le plus proche de l'observateur sont dessinées comme concourantes au centre d'un cercle représentant cet atome. Les liaisons partant de l'autre atome sont représentées comme se projetant en arrière de ce cercle. ◆ **Équivalent étranger** : Newman projection.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 452. **protium**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Dénomination de l'atome  $^1\text{H}$ . ◆ **Note** :  
1. Le nom « hydrogène » désigne le mélange à l'état naturel des isotopes  $^1\text{H}$ ,  $^2\text{H}$  et  $^3\text{H}$  ; il est également utilisé lorsqu'il n'est pas nécessaire de distinguer les divers isotopes. 2. Les isotopes  $^2\text{H}$  et  $^3\text{H}$  portent respectivement les noms de « deutérium » et de « tritium ». 3. « Protium » se prononce [prossium].  
◆ **Voir aussi** : hydron. ◆ **Équivalent étranger** : protium.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

453. **protogène**, adj.

◆ **Antonyme** : aprotique, adj. ◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Synonyme** : protique, adj. ◆ **Définition** : Se dit d'un solvant capable de donner des protons à une espèce chimique dissoute ; par extension, se dit d'un solvant donneur de liaisons hydrogène. ◆ **Note** : Le terme « protogène » est aussi utilisé quand il s'agit des analogues isotopiques du proton. ◆ **Voir aussi** : amphiprotique, espèce chimique, hydron, liaison hydrogène. ◆ **Équivalent étranger** : protic, protogenic.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

454. **protophile**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Se dit d'un solvant capable d'accepter des protons d'une espèce chimique dissoute ; par extension, se dit d'un solvant accepteur de liaisons hydrogène. ◆ **Note** : Le terme « protophile » est aussi utilisé quand il s'agit des analogues isotopiques du proton. ◆ **Voir aussi** : amphiprotique, espèce chimique, hydron, liaison hydrogène. ◆ **Équivalent étranger** : protophilic.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

455. **racémique**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Mélange équimoléculaire de deux énantiomères. ◆ **Note** : **1.** Du latin *racemus*, « grappe (de raisin) ». **2.** Ce terme est également employé comme adjectif. **3.** Le racémique ne présente donc pas d'activité optique. **4.** Le substantif « racémique » a été anciennement utilisé pour désigner un « composé racémique ». ◆ **Voir aussi** : activité optique, composé racémique, conglomerat racémique, énantiomère. ◆ **Équivalent étranger** : racemate, racemic (adj.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

456. **radical**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Entité moléculaire possédant un ou plusieurs électrons non appariés, dits aussi « célibataires ». ◆ **Note** : **1.** Dans une formule, l'électron non apparié est représenté par un point placé en exposant à droite du symbole de l'élément ou du groupe (exemple :  $\text{CH}_3\cdot$ ). **2.** Il est recommandé de ne plus utiliser l'ancienne désignation de « radical libre ». **3.** En nomenclature, il est recommandé d'utiliser le terme « groupe » ou « substituant » pour désigner une fraction hydrocarbonée d'une molécule, de préférence



à « radical », employé à l'origine. ♦ **Voir aussi** : entité moléculaire, formule développée. ♦ **Équivalent étranger** : radical.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

#### 457. radicalaire, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Se dit de toute entité moléculaire, ou espèce chimique, ayant les propriétés d'un radical, ainsi que de toute réaction qui met en jeu un radical. ♦ **Voir aussi** : entité moléculaire, réaction en chaîne. ♦ **Équivalent étranger** : radical.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

#### 458. réacteur discontinu

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie industrielle. ♦ **Définition** : Réacteur dans lequel s'effectuent des transformations chimiques de durée limitée et par lots. ♦ **Équivalent étranger** : batch reactor.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 459. réactif, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Substance introduite pour prendre part à une réaction chimique. ♦ **Note** : 1. Le réactif n'est pas obligatoirement l'entité réagissante ; ainsi, dans la nitration du

benzène,  $\text{HNO}_3$  est le réactif et le cation  $\text{NO}_2^+$  l'entité réagissante.

**2.** Le terme « réactif » s'emploie également comme adjectif pour indiquer une plus ou moins grande aptitude à participer à une réaction. ♦ **Voir aussi :** entité réagissante. ♦ **Équivalent étranger :** reactive (adj.), reagent.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 460. réaction chélotrope

♦ **Domaine :** CHIMIE ♦ **Définition :** Cycloaddition au cours de laquelle les atomes doublement liés situés aux extrémités d'un système conjugué se lient à un seul atome d'un réactif en formant deux nouvelles liaisons simples. ♦ **Note : 1.** Du grec *khélé*, « pince » ; « ch » se prononce [k]. **2.** On trouve également « chélotrope ». **3.** Un exemple d'une telle réaction est l'addition au butadiène du dioxyde de soufre, lequel se lie par l'atome de soufre aux atomes de carbone terminaux du diène. **4.** La réaction inverse est appelée « élimination chélotrope ». ♦ **Voir aussi :** conjugaison. ♦ **Équivalent étranger :** cheletropic reaction, chelotropic reaction.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

#### 461. réaction électrocyclique

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Réarrangement moléculaire qui comporte la formation d'une liaison simple entre les extrémités d'un système linéaire et totalement conjugué ainsi qu'une diminution d'une unité du nombre de doubles liaisons ; le réarrangement inverse s'accompagne de la disparition d'une liaison simple ainsi que d'une augmentation d'une unité du nombre de doubles liaisons. ◆ **Note** : On peut citer comme exemple d'une telle réaction la conversion de l'hexa-1,3,5-triène en cyclohexa-1,3-diène ou l'inverse. ◆ **Voir aussi** : conjugaison, réaction péricyclique. ◆ **Équivalent étranger** : electrocyclic reaction.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

#### 462. réaction élémentaire

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Réaction chimique dans laquelle aucun intermédiaire réactionnel n'intervient au niveau moléculaire. ◆ **Équivalent étranger** : elementary reaction.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 463. réaction en chaîne

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Réaction complexe au cours de laquelle un ou plusieurs intermédiaires réactionnels, qui sont souvent des radicaux, sont continuellement régénérés par la répétition d'un cycle d'étapes élémentaires, dites « étapes de propagation ».

◆ **Note** : La réaction comporte également une étape initiale, dite « d'amorçage », et une étape finale, dite « de terminaison ». ◆ **Voir aussi** : radical. ◆ **Équivalent étranger** : chain reaction.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 464. réaction isodesmique

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Réaction quasi athermique dans laquelle les liaisons qui se forment dans les produits sont de même nombre, de même type et lient des atomes de même nature que les liaisons qui se brisent dans les réactifs. ◆ **Note** : Du grec *isos*, « égal », et *desmos*, « lien ». ◆ **Équivalent étranger** : isodesmic reaction.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

#### 465. réaction monotope

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Réaction en plusieurs étapes successives effectuées dans le même récipient, sans isolement de produits intermédiaires. ◆ **Équivalent étranger** : one-pot reaction.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 466. réaction péricyclique

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Réaction chimique dans laquelle une réorganisation des liaisons passe par un ensemble cyclique d'atomes. ◆ **Note** : La réaction péricyclique désigne des processus variés, en particulier les réactions électrocycliques et les réarrangements sigmatropiques. ◆ **Voir aussi** : réaction électrocyclique. ◆ **Équivalent étranger** : pericyclic reaction.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

#### 467. réarrangement dégénéré

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Réarrangement limité à un échange de liaisons interatomiques dans la molécule, sans modification des positions relatives des atomes. ◆ **Note** : Le réarrangement dégénéré peut être détecté par marquage isotopique ou par des techniques de résonance magnétique dynamique. ◆ **Voir**

**aussi** : entité fluctuante, tautométrie de valence. ♦ **Équivalent étranger** : degenerate rearrangement.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

#### 468. réarrangement sigmatropique

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Réarrangement moléculaire qui implique dans les espèces réagissantes à la fois la formation d'une nouvelle liaison simple entre atomes non liés et la coupure d'une liaison simple préexistante. ♦ **Note** : Habituellement, la localisation des doubles liaisons est modifiée, mais le nombre total de liaisons doubles et simples reste inchangé. ♦ **Voir aussi** : réaction péricyclique. ♦ **Équivalent étranger** : sigmatropic rearrangement.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

#### 469. reconnaissance moléculaire

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Processus d'association sélective par complémentarité entre deux entités moléculaires complexes. ♦ **Voir aussi** : épitaxie. ♦ **Équivalent étranger** : molecular recognition.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

#### 470. règles séquentielles

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Règles établissant un ordre conventionnel des atomes ou des groupes d'atomes, afin de dénommer sans ambiguïté les configurations absolues des stéréo-isomères chiraux ou les configurations d'isomères cis-trans. ◆ **Note** : En chimie organique, les règles séquentielles ont été définies à l'origine par R.S. Cahn, C.K. Ingold et V. Prelog. ◆ **Voir aussi** : stéréodescripteur. ◆ **Équivalent étranger** : CIP rule, sequence rule.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 471. régulier, -ière, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Se dit d'une macromolécule, d'un oligomère ou d'un polymère qui résultent de la répétition d'unités constitutives toutes identiques et reliées entre elles de la même manière. ◆ **Voir aussi** : irrégulier, macromolécule, oligomère, polymère, unité constitutive. ◆ **Équivalent étranger** : regular.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 472. **relargage**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Séparation d'une substance en solution aqueuse provoquée par addition d'un électrolyte, généralement un sel. ◆ **Note** : Ce terme provient d'un mot provençal, *relargar*, qui signifie en ancien français « rélargir » ou « étendre ». Limité à l'origine à la savonnerie, il désignait l'action de verser une lessive dans l'huile afin de provoquer la coagulation des particules de savon. ◆ **Équivalent étranger** : salting-out.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 473. **relation quantitative structure-activité**

◆ **Abréviation** : RQSA. ◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie pharmaceutique. ◆ **Définition** : Relation empirique entre les valeurs prises par une grandeur caractérisant l'une des propriétés d'une série d'analogues chimiques et certains de leurs paramètres structuraux. ◆ **Note** : En chimie thérapeutique, les relations quantitatives structure-activité sont couramment utilisées pour rechercher une activité optimale. ◆ **Voir aussi** : analogue chimique, chimie thérapeutique. ◆ **Équivalent étranger** : quantitative structure-activity relationship (QSAR).

Source : *Journal officiel* du 18 juillet 2012.



#### 474. remplissage d'une colonne de chromatographie

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Équivalent étranger** : packing.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 475. remplissage d'une colonne de distillation

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Équivalent étranger** : packing.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 476. rendement faradique

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Rapport entre la quantité d'électricité effectivement produite, absorbée ou utilisée au cours d'un processus électrochimique et la quantité théorique associée à ce processus. ◆ **Note** : On parle, par exemple, du « rendement faradique » d'un accumulateur d'électricité, d'une cellule galvanique ou d'une cellule d'électrolyse. ◆ **Équivalent étranger** : coulombic yield, faradic yield.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

#### 477. rendement quantique

◆ **Domaine** : CHIMIE-PHYSIQUE. ◆ **Définition** : Rapport entre le nombre effectif de photons émis, absorbés ou utilisés au cours

d'un processus photophysique ou photochimique et le nombre théorique associé à ce processus. ♦ **Note** : On parle, par exemple, du « rendement quantique » d'une réaction de fluorescence.

♦ **Équivalent étranger** : quantum efficiency, quantum yield.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

#### 478. rendement radiolytique

♦ **Domaine** : CHIMIE-INGÉNIERIE NUCLÉAIRE. ♦ **Définition** : Rapport, dans un milieu donné, de la quantité de matière d'une espèce chimique détruite ou produite par radiolyse, à la quantité d'énergie absorbée. ♦ **Note** : Le rendement radiolytique s'exprime, dans le Système international d'unités, en moles par joule (mol/J), et, dans l'usage professionnel courant, en nombre de molécules par 100 électronvolts (eV). ♦ **Équivalent étranger** : radiolytic rate, radiolytic yield.

Source : *Journal officiel* du 3 juin 2012.

#### 479. rénovation, n.f.

♦ **Domaine** : INDUSTRIE. ♦ **Définition** : Remplacement de pièces ou d'éléments, usagés ou non, dans une machine ou un équipement

industriel, qui vise à en améliorer les performances. ♦ **Voir aussi** : modernisation. ♦ **Équivalent étranger** : retrofit, retrofitting.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

#### 480. **réseau**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ♦ **Définition** : Macromolécule très ramifiée dans laquelle chaque unité constitutive est reliée à chacune des autres ainsi qu'aux limites de la phase macroscopique par de nombreux chemins permanents à travers la macromolécule. ♦ **Voir aussi** : macromolécule, unité constitutive. ♦ **Équivalent étranger** : network.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 481. **résine**, n.f.

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ♦ **Définition** : Préparation réactive, qui est le précurseur d'un polymère thermodurcissable et se présente sous la forme d'un liquide ou d'un gel. ♦ **Voir aussi** : enduit gélifié, extrusion par tirage, moulage en autoclave, moulage par compression, moulage par projection simultanée. ♦ **Équivalent étranger** : resin.

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

**482. résonance**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Méthode ayant pour objet de décrire mathématiquement la répartition des électrons dans une entité moléculaire à liaisons délocalisées par une combinaison des répartitions électroniques dans des structures hypothétiques à liaisons localisées. ◆ **Note** : **1.** Le terme « résonance » est maintenant plus utilisé que le terme « mésomérie », qui se réfère à la méthode de traitement des systèmes délocalisés utilisée à l'origine. **2.** La différence entre l'énergie de l'entité réelle et celle de la plus stable des structures hypothétiques à liaisons localisées est appelée « énergie de résonance ». ◆ **Voir aussi** : conjugaison, hyperconjugaison, mésomérie. ◆ **Équivalent étranger** : resonance. Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

**483. réticulation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie macromoléculaire. ◆ **Définition** : Formation d'un réseau tridimensionnel par création de liaisons entre les chaînes macromoléculaires d'un polymère. ◆ **Voir aussi** : nœud de réticulation. ◆ **Équivalent étranger** : cross-linkage, cross-linking. Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 484. revêtement en moule

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé consistant à déposer, avant ou après l'injection du polymère constitutif d'une pièce moulée, une couche mince d'un autre polymère ou de peinture sur la paroi interne du moule, afin de modifier certaines propriétés de surface de la pièce, notamment sa couleur. ◆ **Équivalent étranger** : in-mold coating (IMC) (EU), in-mould coating (IMC) (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

#### 485. rotamère, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Élément d'un ensemble de conformères résultant d'une rotation restreinte autour d'une liaison simple. ◆ **Note** : Les rotamères qui ne concernent que les enchaînements non linéaires d'atomes A-B-C-D constituent donc une classe particulière de conformères. ◆ **Voir aussi** : conformère. ◆ **Équivalent étranger** : rotamer.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

**486. rotomoulage**, n.m.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de fabrication de pièces creuses à partir d'un matériau polymère, le plus souvent en poudre fine, qui fond et qui se répartit de manière uniforme sur la paroi interne d'un moule chaud animé de mouvements de rotation autour de plusieurs axes. ◆ **Voir aussi** : moulage à peau préformée. ◆ **Équivalent étranger** : rotational molding (EU), rotational moulding (GB), rotomolding (EU), rotomoulding (GB).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

**487. rupture spontanée d'un film**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Rupture d'un film liquide provoquée par un amincissement local excessif dû à des ondulations d'origine exclusivement thermique. ◆ **Voir aussi** : mode péristaltique d'un film. ◆ **Équivalent étranger** : film spontaneous rupturing.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

#### 488. **salle blanche**

◆ **Domaine** : ÉLECTRONIQUE/Composants électroniques. ◆ **Synonyme** : salle propre. ◆ **Définition** : Salle conçue pour maintenir les taux de poussières et éventuellement d'autres agents contaminants, la température et l'hygrométrie à des niveaux spécifiés de façon à pouvoir y réaliser des opérations sensibles à ces facteurs. ◆ **Voir aussi** : classe de propreté. ◆ **Équivalent étranger** : clean room.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2000, révisant l'arrêté du 14 septembre 1990.

#### 489. **schoopage**, n.m.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ◆ **Synonyme** : métallisation par projection à chaud. ◆ **Définition** : Traitement anticorrosion d'une pièce en alliage ferreux consistant à projeter sur sa surface un métal ou un alliage fondus, à l'aide d'un arc électrique ou d'un chalumeau. ◆ **Note** : **1.** Le métal projeté peut être du zinc, de l'aluminium ou du cuivre. **2.** Le terme « schoopage » vient du nom de l'inventeur de cette technique, le Suisse Max Ulrich Schoop. **3.** On trouve aussi le terme « shoopage ». ◆ **Équivalent étranger** : hot metal spraying.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

#### 490. **sécurité industrielle**

◆ **Domaine** : INDUSTRIE-ENVIRONNEMENT/Risques. ◆ **Définition** : Ensemble des dispositions techniques, des moyens humains et des mesures d'organisation internes aux installations et aux activités industrielles, destinés à prévenir les accidents ou à atténuer leurs conséquences ; par extension, état résultant de ces dispositions. ◆ **Voir aussi** : sûreté industrielle. ◆ **Équivalent étranger** : industrial safety.

Source : *Journal officiel* du 8 septembre 2013.

#### 491. **séquence configurationnelle**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ◆ **Définition** : Partie d'une chaîne comportant une ou plusieurs sortes d'unités configurationnelles qui se succèdent dans un ordre défini. ◆ **Note** : Les séquences configurationnelles comprenant deux unités configurationnelles sont dénommées « dyades », celles en comprenant trois, « triades ». ◆ **Voir aussi** : chaîne, unité configurationnelle. ◆ **Équivalent étranger** : configurational sequence.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.



#### 492. séquence constitutive

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Partie d'une chaîne comportant une ou plusieurs sortes d'unités constitutives qui se succèdent dans un ordre défini. ◆ **Note** : Les séquences constitutives comprenant deux unités constitutives sont dénommées « dyades », celles en comprenant trois, « triades ». ◆ **Voir aussi** : chaîne, unité constitutive. ◆ **Équivalent étranger** : constitutional sequence.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

#### 493. séquence de Langmuir

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Procédé discontinu qui sert à préparer des monocouches flottantes et à les empiler sur un support solide pour former un film de Langmuir-Blodgett. ◆ **Note** : La séquence de Langmuir se compose de quatre étapes successives : l'étalement de la solution, l'évaporation du solvant, la compression latérale de la monocouche et son transfert. ◆ **Voir aussi** : dépôt par étalement, film de Langmuir-Blodgett, méthode de Langmuir-Blodgett, monocouche flottante. ◆ **Équivalent étranger** : Langmuir sequence.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

#### 494. solution solide

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Phase cristalline incluant, dans un réseau cristallin de solvant, un ou plusieurs solutés dans des proportions variables. ◆ **Équivalent étranger** : solid solution.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

#### 495. solution solide de substitution

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Solution solide dans laquelle des atomes, des ions ou des molécules de soluté prennent dans la maille cristalline la place d'atomes, d'ions ou de molécules du solvant. ◆ **Équivalent étranger** : substitutional solid solution, substitution solid solution.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

#### 496. solution solide d'insertion

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Solution solide dans laquelle les atomes de soluté se placent dans des sites interstitiels de la maille cristalline du solvant. ◆ **Équivalent étranger** : interstitial solid solution.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

497. **solvolyse**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Réaction d'un solvant, ou d'un ion dérivé du solvant, avec un soluté, au cours de laquelle une liaison au moins du soluté est rompue. ◆ **Note** : On emploie plus spécifiquement ce terme pour désigner des réactions dans lesquelles le solvant, ou une espèce qui en dérive, intervient comme nucléophile. ◆ **Voir aussi** : nucléophile. ◆ **Équivalent étranger** : solvolysis.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

498. **sorption**, n.f.

◆ **Antonyme** : désorption, n.f. ◆ **Domaine** : MATÉRIAUX-CHIMIE / Chimie physique. ◆ **Définition** : Phénomène physicochimique au cours duquel une espèce chimique se concentre à la surface d'un solide ou d'un liquide, ou pénètre dans celui-ci. ◆ **Note** : La sorption comprend l'absorption et l'adsorption. ◆ **Voir aussi** : adsorption chimique, adsorption physique. ◆ **Équivalent étranger** : sorption.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

499. **soudage**, n.m.

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ◆ **Équivalent étranger** : bonding, welding.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2000, révisant l'arrêté du 12 août 1976.

500. **soudage par colaminage**

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Métallurgie. ◆ **Définition** : Procédé consistant à souder deux tôles face contre face en les soumettant ensemble à un laminage à chaud. ◆ **Note** : Le soudage peut être évité sur certaines parties de la surface des tôles en les isolant par une couche protectrice. Par gonflage de ces parties non soudées, il est alors possible de réaliser des corps partiellement creux, comme par exemple des échangeurs de chaleur. ◆ **Équivalent étranger** : roll bond.

Source : *Journal officiel* du 7 mai 2016.

501. **soufflage de gaine**

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Définition** : Procédé de fabrication en continu de films minces en matière plastique, consistant à extruder une gaine à travers une filière annulaire, puis

à la gonfler à chaud pour obtenir l'épaisseur souhaitée. ♦ **Équivalent étranger** : film blowing.

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

502. **sous film**, loc.adj.

♦ **Forme développée** : mis, -e sous film. ♦ **Domaine** : MATÉRIAUX.

♦ **Voir aussi** : film. ♦ **Équivalent étranger** : sleeved.

Source : *Journal officiel* du 5 mars 2013.

503. **sous-phase**, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Liquide sur lequel flotte une monocouche ou un film. ♦ **Voir aussi** : couche monomoléculaire, film, monocouche flottante. ♦ **Équivalent étranger** : subphase.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

504. **spéciation**, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Caractérisation des espèces chimiques sous la forme desquelles un élément se trouve présent dans une substance et plus généralement dans un environnement

donné ; par extension, caractérisation du mode de fixation d'un élément ou d'une molécule sur des particules. ♦ **Note** : La spéciation d'un élément ou d'une molécule est indispensable pour évaluer son éventuelle toxicité. ♦ **Voir aussi** : espèce chimique. ♦ **Équivalent étranger** : spéciation.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

**505. spiro-**, élément de composition

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ♦ **Définition** : Sert à désigner une macromolécule ou un polymère bicaténaires constitués d'une séquence ininterrompue de cycles telle que les cycles adjacents n'ont qu'un seul atome commun. ♦ **Voir aussi** : bicaténaire, macromolécule, polymère. ♦ **Équivalent étranger** : spiro-.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

**506. stéréodescripteur**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Définition** : Symbole caractérisant la configuration ou la conformation d'une entité moléculaire. ♦ **Note** : Exemples de stéréodescripteurs utilisés

pour spécifier les configurations : *R*, *S*, *E*, *Z*, cis, trans, ou les conformations : *ac*, *ap*, *sc*, *sp*. ♦ **Voir aussi** : configuration absolue, isomérisation cis-trans. ♦ **Équivalent étranger** : stereodescriptor.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 507. **stéréogène**, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Synonyme** : stéréogénique, adj. ♦ **Définition** : Se dit d'un atome ou d'un groupe d'atomes qui, dans une entité moléculaire, peut être considéré comme à l'origine d'une stéréo-isomérisation. ♦ **Note** : Un atome asymétrique, centre chiral, avec ses ligands, est un exemple traditionnel de groupe stéréogène ; de même un groupe d'atomes constitué d'une double liaison avec ses substituants qui peut donner naissance à une isomérisation cis-trans. ♦ **Voir aussi** : centre chiral, isomérisation cis-trans, ligand. ♦ **Équivalent étranger** : stereogenic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 508. **stéréohétérotopique**, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Synonyme** : stéréohétérotopique, adj. ♦ **Définition** : Se dit d'atomes ou de groupes d'atomes soit énantiotopes, soit diastérotopes. ♦ **Voir aussi** :

diastéréotope, énantiotope, homotope. ♦ **Équivalent étranger** : stereoheterotopic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

**509. stéréo-isomère**, n.m. ou adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Synonyme** : stéréo-isomérique, adj. ♦ **Définition** : Chacun des isomères qui ne diffèrent entre eux que par la disposition de leurs atomes dans l'espace. ♦ **Note** : **1.** On trouve aussi le terme « stéréomère ». **2.** Exemple : le glucose et le mannose sont des oses stéréo-isomères. ♦ **Voir aussi** : diastéréo-isomère, énantiomère, isomère, tautomère. ♦ **Équivalent étranger** : stereoisomer (n.), stereoisomeric (adj.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

**510. stéréorégulier, -ière**, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ♦ **Définition** : Se dit d'une macromolécule ou d'un polymère réguliers qui ne comportent qu'un seul type de motif de stéréorépétition dans un arrangement séquentiel unique. ♦ **Voir aussi** : macromolécule, motif de stéréorépétition, polymère, régulier. ♦ **Équivalent étranger** : stereoregular.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.



### 511. **stéréosélectif, -ive**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Se dit d'un processus qui conduit à la formation prédominante d'un stéréoisomère plutôt que d'un autre. ◆ **Voir aussi** : synthèse asymétrique, synthèse stéréosélective. ◆ **Équivalent étranger** : stereoselective.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 512. **stéréosélectivité**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Formation prédominante d'un stéréoisomère plutôt que d'un autre dans une réaction chimique. ◆ **Note** : 1. Lorsque les stéréoisomères sont des énantiomères, le phénomène est appelé « énantiosélectivité ». 2. Lorsque les stéréoisomères sont des diastéréoisomères, le phénomène est appelé « diastéréosélectivité ». ◆ **Voir aussi** : diastéréoisomère, énantiomère, induction asymétrique, stéréoisomère, synthèse asymétrique. ◆ **Équivalent étranger** : stereoselectivity.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 513. **stéréospécificité**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Formation dans une réaction d'un seul produit de constitution et de configuration spécifiques

à partir d'un composé de configuration déterminée. ♦ **Note** : 1. Par exemple, l'addition du brome à l'un des isomères cis ou trans d'un alcène, tel que le but-2-ène, est une réaction stéréospécifique. 2. Selon cette définition, tout processus stéréospécifique est nécessairement stéréosélectif, mais un processus stéréosélectif peut ne pas être stéréospécifique. ♦ **Équivalent étranger** : stereospecificity.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 514. stratifil, n.m.

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ♦ **Définition** : Ensemble de fibres de verre continues disposées en parallèle, qui est utilisé comme armature pour les polymères stratifiés. ♦ **Équivalent étranger** : roving.

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

#### 515. structure fondamentale

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Structure possédant un nom systématique, semi-systématique ou trivial, servant de base à la construction du nom d'un dérivé. ♦ **Note** : L'expression « structure parentale » est déconseillée. ♦ **Voir aussi** : nom fondamental, nom

semi-systématique, nom systématique, nom trivial. ♦ **Équivalent étranger** : parent structure.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 516. **structure limite**

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Structure purement formelle ne contenant que des liaisons localisées, simples, doubles ou triples, covalentes ou ioniques, utilisée dans la représentation de la distribution électronique d'une entité moléculaire. ♦ **Note** : Les structures limites ont été désignées dans certains cas par l'expression « forme canonique » (en anglais : *canonical form*). ♦ **Voir aussi** : mésomérie, résonance. ♦ **Équivalent étranger** : contributing structure.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 517. **superacide**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Espèce chimique, ou mélange d'espèces chimiques, d'acidité élevée, supérieure à celle de l'acide sulfurique pur. ♦ **Voir aussi** : acide de Brønsted, acide de Lewis, base de Lewis. ♦ **Équivalent étranger** : superacid.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

518. **super-réseau**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Multicouche périodique formée par la répétition d'un motif élémentaire constitué de couches successives chimiquement différentes. ◆ **Note** : Les couches successives peuvent être constituées soit d'atomes, soit de molécules. ◆ **Équivalent étranger** : superlattice.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

519. **suprafacial, -e**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Se dit du processus par lequel une partie d'une molécule subit deux changements dans sa façon de se lier à deux centres externes à cette partie lorsque les deux changements se produisent sur la même face d'une entité moléculaire. ◆ **Note** : Le terme « changement » comprend la disparition ou la formation d'une liaison. ◆ **Équivalent étranger** : suprafacial.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

520. **supramoléculaire**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Qualifie la branche de la chimie qui traite des systèmes comportant deux ou plusieurs entités moléculaires organisées et maintenues ensemble par

des interactions intermoléculaires non covalentes. ♦ **Note** : De tels ensembles peuvent être qualifiés de « supramolécules ».

♦ **Équivalent étranger** : supramolecular.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

**521. supramolécule**, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Ensemble comportant deux ou plusieurs entités moléculaires organisées et maintenues ensemble par des interactions intermoléculaires non covalentes. ♦ **Équivalent étranger** : supramolecule.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

**522. surcombustion réductrice**

♦ **Domaine** : CHIMIE-MATÉRIAUX. ♦ **Définition** : Procédé consistant à ajouter, dans les gaz brûlés résultant de la combustion à haute température d'un combustible fossile, une petite quantité de combustible, afin de provoquer la réduction en azote des oxydes d'azote présents dans ces gaz. ♦ **Note** : On trouve aussi le terme « recombustion », qui est déconseillé. ♦ **Équivalent étranger** : reburning.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

### 523. sûreté industrielle

◆ **Domaine** : INDUSTRIE-ENVIRONNEMENT/Risques. ◆ **Définition** : Ensemble des dispositions techniques, des moyens humains et des mesures d'organisation internes et externes aux installations industrielles, destinés à prévenir les actes de malveillance venant de l'intérieur ou de l'extérieur, et à atténuer les conséquences des accidents ; par extension, état résultant de ces dispositions. ◆ **Voir aussi** : sécurité industrielle. ◆ **Équivalent étranger** : industrial security.

Source : *Journal officiel* du 8 septembre 2013.

### 524. surface de tension

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Membrane fictive dont les propriétés mécaniques seraient équivalentes à celles d'une couche interfaciale ou d'un film liquide. ◆ **Note** : La surface de tension est située à l'intérieur de la couche interfaciale ou du film liquide. ◆ **Voir aussi** : couche interfaciale, tension d'un film, tension interfaciale, tension superficielle. ◆ **Équivalent étranger** : surface of tension.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

## 525. **syndiotactique**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ◆ **Définition** : Se dit d'une macromolécule ou d'un polymère tactiques constitués majoritairement d'unités configurationnelles élémentaires énantiomères régulièrement alternées. ◆ **Note** : 1. Du grec *sundein*, « lier ensemble », et *taktikos*, relatif à l'« art de ranger, de manœuvrer ». 2. Dans une macromolécule ou dans un polymère syndiotactiques, le motif configurationnel est constitué de deux unités configurationnelles élémentaires. ◆ **Voir aussi** : atactique, isotactique, macromolécule, motif configurationnel, polymère, tactique, unité configurationnelle élémentaire. ◆ **Équivalent étranger** : syndiotactic.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

## 526. **synthèse asymétrique**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Synthèse d'un produit chiral à partir d'un précurseur achiral sans recours à des dédoublements de produits ou d'intermédiaires racémiques. ◆ **Note** : Du fait de désaccord sur l'extension de cette définition à des substances dont les molécules comportent déjà un ou plusieurs éléments chiraux, et dans lesquelles la synthèse introduit un nouvel

élément chiral, il est préférable de remplacer ce terme traditionnel par « synthèse énantiosélective » ou « synthèse diastéréosélective » selon le cas. ♦ **Équivalent étranger** : asymmetric synthesis.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 527. **synthèse combinatoire**

♦ **Domaine** : CHIMIE/Biochimie. ♦ **Définition** : Méthode de synthèse simultanée d'une famille de composés nouveaux à partir d'une famille de composés de départ et d'un réactif unique. ♦ **Note** : Associé à un criblage biologique à haut débit, ce type de synthèse est utilisé en particulier pour la recherche de molécules pharmacologiquement actives. ♦ **Équivalent étranger** : combinatorial synthesis.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

### 528. **synthèse stéréosélective**

♦ **Domaine** : CHIMIE/Stéréochimie. ♦ **Définition** : Synthèse, ou réaction, dans laquelle un ou plusieurs nouveaux éléments de chiralité sont formés dans une molécule substrat et qui conduit à des proportions inégales de produits stéréo-isomères : énantiomères (synthèse énantiosélective) ou diastéréo-isomères (synthèse diastéréosélective). ♦ **Voir aussi** :



énantiomère, diastéréo-isomère, diastéréosélectif, énantiosélectif, stéréo-isomère. ♦ **Équivalent étranger** : stereoselective synthesis.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 529. **synthon**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie organique. ♦ **Définition** : Entité moléculaire mise en œuvre dans la synthèse d'une molécule afin d'y introduire un motif structural donné. ♦ **Note** : Le terme trouve son origine dans la méthode dite de l'« analyse rétrosynthétique », qui consiste à concevoir un chemin de synthèse d'une molécule en la considérant comme la combinaison de fragments plus simples, réels ou hypothétiques, appelés « synthons », qui sont traduits ensuite en réactifs servant de points de départ à la synthèse réelle, souvent une synthèse combinatoire.

♦ **Équivalent étranger** : building block, synthon.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

### 530. **tacticité**, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ♦ **Définition** : Ordonnement dans la succession des motifs configurationnels de la chaîne principale d'une macromolécule régulière ou d'un polymère régulier. ♦ **Note** : Du grec *taktikê* (*technê*), « art de

ranger, de manœuvrer ». ♦ **Voir aussi** : macromolécule, motif configurationnel. ♦ **Équivalent étranger** : tacticity.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 531. **tactique**, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ♦ **Définition** : Se dit d'une macromolécule ou d'un polymère réguliers constitués de motifs configurationnels majoritairement identiques. ♦ **Note** : Du grec *taktikos*, relatif à l'« art de ranger, de manœuvrer ». ♦ **Voir aussi** : atactique, isotactique, macromolécule, motif configurationnel, polymère, régulier, syndiotactique. ♦ **Équivalent étranger** : tactic.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 532. **tampon**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie analytique. ♦ **Définition** : Substance, ou mélange de substances, qui, par son aptitude à produire ou à consommer une espèce chimique, par exemple un hydron, maintient constante la concentration de cette espèce dans un solvant.

♦ **Note** : L'exemple le plus courant est celui d'un tampon acide-base : mélange d'un acide faible AH et de la base conjuguée A<sup>-</sup> en proportions telles que le pH ne soit pas sensiblement modifié

par dilution ou par addition en quantités relativement importantes d'acide ou de base. ♦ **Voir aussi** : acide de Brønsted, base de Brønsted, hydron. ♦ **Équivalent étranger** : buffer.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

### 533. **tautomère**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : L'un des isomères dont les structures diffèrent par la position d'un atome, en général d'hydrogène, et d'une ou de plusieurs liaisons multiples et qui sont capables de se transformer facilement et réversiblement l'un en l'autre. ♦ **Note** : 1. Ce terme est également employé comme adjectif. Exemple : l'acétone et l'énol dérivé de l'acétone sont des composés tautomères. 2. L'équilibre qui s'établit peut être déplacé plus ou moins complètement vers l'un ou l'autre des participants. ♦ **Voir aussi** : isomère. ♦ **Équivalent étranger** : tautomer, tautomeric (adj.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 534. **tautomérie de valence**

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Isomérisation ou réarrangement dégénéré, simple et généralement rapide, comportant la formation ou la rupture de liaisons simples ou doubles, sans migration d'atomes

ou de groupes d'atomes. ♦ **Note** : Par exemple, le bicyclopentène est un tautomère de valence du cyclopenta-1,3-diène. ♦ **Voir aussi** : entité fluctuante, réarrangement dégénéré. ♦ **Équivalent étranger** : valence tautomerism.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

### 535. taux de cristallinité

♦ **Domaine** : CHIMIE-MATÉRIAUX. ♦ **Définition** : Proportion de matière cristalline présente dans un solide contenant à la fois des zones cristallines et des zones amorphes. ♦ **Note** : 1. On évalue notamment le taux de cristallinité des polymères, dont les propriétés d'usage sont en général très dépendantes de cette caractéristique. 2. L'expression « degré de cristallinité » est déconseillée. ♦ **Voir aussi** : cristallinité. ♦ **Équivalent étranger** : crystallinity, degree of crystallinity.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 536. taux de transfert

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Dans la méthode de Langmuir-Blodgett, rapport entre la diminution de l'aire de la monocouche flottante et l'aire réceptrice du support solide du

film. ♦ **Voir aussi** : méthode de Langmuir-Blodgett, monocouche flottante, transfert horizontal d'une monocouche, transfert vertical d'une monocouche. ♦ **Équivalent étranger** : transfer ratio.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 537. téléchélique, adj.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ♦ **Définition** : Se dit d'un oligomère ou d'un polymère linéaires capables de subir une polymérisation ultérieure du fait de la présence de groupes réactifs à chacune des deux extrémités de la chaîne. ♦ **Note** : Du grec *télé*, « loin, à distance », et *khélé*, « pince ». ♦ **Voir aussi** : oligomère, polymère, polymérisation, prépolymère. ♦ **Équivalent étranger** : telechelic.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 538. télomérisation, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ♦ **Définition** : Oligomérisation ou polymérisation par réaction en chaîne, effectuées en présence d'un excès d'agent de transfert et telle que les groupes terminaux sont des fragments de l'agent de transfert. ♦ **Note** : Par exemple, la télomérisation du styrène, amorcée par la rupture homolytique de  $\text{Cl}_3\text{CBr}$  conduit au télomère  $\text{Cl}_3\text{C}[\text{CH}_2\text{-CH}(\text{C}_6\text{H}_5)]_n\text{Br}$ .

◆ **Voir aussi** : oligomérisation, polymérisation en chaîne, transfert de chaîne. ◆ **Équivalent étranger** : telomerisation.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

539. **tennesse**, n.m.

◆ **Symbole** : Ts. ◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Élément chimique de numéro atomique 117. ◆ **Note** : De « Tennessee », État des États-Unis. ◆ **Équivalent étranger** : tennesseine.

Source : *Journal officiel* du 27 juin 2017.

540. **tensio-actif, -ive**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Synonyme** : surfactif, -ive, adj. ◆ **Définition** : Se dit d'un agent chimique dont la présence à une interface entre deux fluides entraîne l'abaissement de la tension interfaciale. ◆ **Note** : Ce terme est également employé comme nom (forme abrégée d'« agent tensio-actif »). Exemple : les savons sont des tensio-actifs. ◆ **Équivalent étranger** : surface active agent (n.), surfactant (n. ou adj.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 541. **tension**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Augmentation de l'énergie potentielle d'une entité moléculaire due à une déviation d'angles de liaisons, à des conformations défavorables ou à d'autres interactions répulsives à travers l'espace. ◆ **Note** : Une évaluation quantitative de la tension est fournie par la différence entre l'enthalpie de la structure concernée et celle d'une structure de référence non contrainte, réelle ou hypothétique, constituée par les mêmes atomes liés par des liaisons du même type. ◆ **Équivalent étranger** : strain.  
Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 542. **tension de cellule**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Synonyme** : différence de potentiel électrique de cellule, ddp de cellule. ◆ **Définition** : Différence de potentiel électrique existant entre les deux électrodes d'une cellule électrochimique quand le circuit est ouvert. ◆ **Note** : On trouve aussi les expressions « force électromotrice » et « potentiel de cellule », qui sont déconseillées. ◆ **Voir aussi** : cellule électrochimique. ◆ **Équivalent étranger** : cell potential, cell voltage, potential difference of an electrochemical cell.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

### 543. tension de ligne

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Rapport entre le travail réversible nécessaire pour allonger une ligne de contact et l'allongement correspondant, toutes choses étant égales par ailleurs. ◆ **Note** : Le qualificatif « dynamique » s'applique lorsque la mesure de la tension de ligne est effectuée sur un système hors équilibre. ◆ **Voir aussi** : ligne de contact. ◆ **Équivalent étranger** : line tension.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 544. tension d'un film

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Rapport entre le travail réversible fourni pour augmenter l'aire d'un film liquide et l'augmentation d'aire correspondante, toutes choses étant égales par ailleurs. ◆ **Note** : Le qualificatif « dynamique » s'applique lorsque la mesure de la tension de film est effectuée sur un système hors équilibre. ◆ **Équivalent étranger** : film tension.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.



#### 545. **tension interfaciale**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Rapport entre le travail réversible fourni pour étendre une interface de séparation fluide - fluide et l'extension correspondante de l'interface, toutes choses étant égales par ailleurs. ◆ **Note** : Le qualificatif « dynamique » s'applique lorsque la mesure de la tension interfaciale est effectuée sur un système hors équilibre. ◆ **Équivalent étranger** : interfacial tension.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

#### 546. **tension superficielle**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Rapport entre le travail réversible fourni pour étendre une interface de séparation liquide - gaz et l'extension correspondante de l'interface, toutes choses étant égales par ailleurs. ◆ **Note** : Le qualificatif « dynamique » s'applique lorsque la mesure de la tension superficielle est effectuée sur un système hors équilibre. ◆ **Équivalent étranger** : surface tension.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

547. **thermolyse**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Rupture d'une ou de plusieurs liaisons covalentes, consécutive à l'exposition d'un composé à une élévation de température, ou tout processus dans lequel une telle rupture joue un rôle essentiel. ◆ **Voir aussi** : liaison covalente, photolyse. ◆ **Équivalent étranger** : thermolysis.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

548. **thermoplastique renforcé de mat de verre**

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Polymères. ◆ **Synonyme** : thermoplastique renforcé estampable (TRE). ◆ **Définition** : Semi-produit destiné à être mis en forme par compression à chaud, généralement constitué de trois couches, une couche interne en renfort de fibres de verre et deux couches externes en polymère thermoplastique. ◆ **Note** : Il existe des produits contenant plus de trois couches, les couches de renfort et de polymère thermoplastique étant disposées de manière alternée. ◆ **Équivalent étranger** : glass mat thermoplastic (GMT).

Source : *Journal officiel* du 16 octobre 2011.

549. **thiocarbonyle**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Groupe fonctionnel comportant un atome de carbone doublement lié à un atome de soufre.

◆ **Équivalent étranger** : thiocarbonyl.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

550. **thionation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Conversion d'un groupe fonctionnel carbonyle en groupe thiocarbonyle. ◆ **Équivalent étranger** : thionation.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

551. **topomère**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie organique. ◆ **Définition** : Élément d'un ensemble de stéréo-isomères résultant d'échanges de ligands identiques entre deux positions chimiquement ou magnétiquement distinctes d'une molécule, sans modification de la structure chimique de celle-ci. ◆ **Note** : 1. Du grec *topos*, « lieu », et *meros*, « partie ». 2. Les passages d'un topomère à l'autre peuvent être décelés et suivis par résonance magnétique nucléaire dynamique. ◆ **Voir aussi** : ligand, stéréo-isomère. ◆ **Équivalent étranger** : topomer.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

**552. topomérisation**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie organique. ◆ **Définition** : Échange d'atomes ou de ligands identiques entre deux positions chimiquement ou magnétiquement distinctes d'une molécule, sans modification de la structure chimique de celle-ci. ◆ **Note** : **1.** Du grec *topos*, « lieu », et *meros*, « partie ». **2.** De tels échanges peuvent être décelés et suivis par résonance magnétique nucléaire dynamique. ◆ **Voir aussi** : ligand. ◆ **Équivalent étranger** : topomerisation (GB), topomerization (EU).

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

**553. touche**, n.f.

◆ **Domaine** : CHIMIE/Biochimie. ◆ **Définition** : Réponse positive à un test spécifique, au cours du criblage analytique d'un mélange de composés de la même famille, qui décèle le caractère biologiquement actif de l'un d'entre eux. ◆ **Note** : Le terme se retrouve aussi dans l'expression « analyse à la touche ». ◆ **Voir aussi** : synthèse combinatoire. ◆ **Équivalent étranger** : hit.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

#### 554. traitement conclusif

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Synonyme** : traitement final. ◆ **Définition** : Traitement d'un mélange issu d'une réaction dans la phase finale d'une préparation en vue de l'isolement du ou des composés formés. ◆ **Équivalent étranger** : work up.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

#### 555. traitement par ultrasons

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Application à un milieu liquide, qu'il soit homogène ou non, d'un rayonnement ultrasonique, afin de déclencher ou d'accélérer un processus donné. ◆ **Note** : **1.** Le traitement par ultrasons permet notamment d'augmenter la vitesse de réactions chimiques, de préparer des émulsions ou de réduire la taille de particules solides en suspension. **2.** Le traitement par ultrasons est utilisé pour le nettoyage d'objets divers. ◆ **Équivalent étranger** : sonication.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 556. transfert de chaîne

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Stade réactionnel se produisant généralement au cours de réactions en chaîne et dans lequel le site réactif est transféré de la macromolécule en cours de croissance à une autre molécule, ou à une autre partie de la même molécule. ◆ **Voir aussi** : macromolécule, polymérisation en chaîne. ◆ **Équivalent étranger** : chain transfer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 557. transfert horizontal d'une monocouche

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Technique de transfert d'une monocouche flottante sur un support solide horizontal par une variante de la méthode de Langmuir-Blodgett. ◆ **Voir aussi** : méthode de Langmuir-Blodgett, monocouche flottante. ◆ **Équivalent étranger** : horizontal lifting.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 558. transfert intramoléculaire

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ◆ **Définition** : Transfert de chaîne à une autre partie de la même molécule. ◆ **Équivalent étranger** : backbiting.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 559. **transfert vertical d'une monocouche**

◆ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ◆ **Définition** : Technique de transfert d'une monocouche flottante sur un support solide vertical par la méthode de Langmuir-Blodgett. ◆ **Voir aussi** : méthode de Langmuir-Blodgett, monocouche flottante. ◆ **Équivalent étranger** : vertical dipping.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

### 560. **transformation isotherme**

◆ **Domaine** : PHYSIQUE-CHIMIE/Thermodynamique. ◆ **Définition** : Changement de l'état thermodynamique d'un système dont la température reste constante tout au long du processus. ◆ **Équivalent étranger** : isothermal change, isothermal transformation.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

### 561. **transformation monotherme**

◆ **Domaine** : PHYSIQUE-CHIMIE/Thermodynamique. ◆ **Définition** : Changement de l'état thermodynamique d'un système au cours duquel celui-ci n'échange de la chaleur qu'avec une seule source, la température du système étant la même au début et à la fin de la transformation. ◆ **Note** : Lors d'une transformation monotherme,

la température du système peut varier au cours de l'opération ; en général, ce processus n'est donc pas isotherme. ♦ **Équivalent étranger** : monothermal change, monothermal transformation.

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

## 562. transition rotovibronique

♦ **Domaine** : CHIMIE. ♦ **Définition** : Transition entre deux états énergétiques d'une entité moléculaire qui implique des changements des nombres quantiques électroniques ainsi que des nombres quantiques de vibration et de rotation. ♦ **Note** : On trouve aussi, dans le langage professionnel, le terme « transition rovibronique », qui est déconseillé. ♦ **Voir aussi** : entité moléculaire. ♦ **Équivalent étranger** : rovibronic transition.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.



### 563. **transition vibronique**

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Transition entre deux états énergétiques d'une entité moléculaire qui implique des changements à la fois des nombres quantiques électroniques et des nombres quantiques de vibration. ◆ **Voir aussi** : entité moléculaire. ◆ **Équivalent étranger** : vibronic transition.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

### 564. **transitoire**, adj.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Se dit d'une entité moléculaire à courte durée de vie. ◆ **Équivalent étranger** : transient.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

### 565. **tribocorrosion**, n.f.

◆ **Domaine** : INGÉNIERIE NUCLÉAIRE-MATÉRIAUX. ◆ **Définition** : Action combinée de la corrosion et du frottement sur la surface d'un matériau. ◆ **Équivalent étranger** : tribo-corrosion, tribocorrosion.

Source : *Journal officiel* du 23 septembre 2015.

### 566. tritié, -e, adj.

◆ **Domaine** : INGÉNIERIE NUCLÉAIRE-CHIMIE. ◆ **Définition** : Se dit d'une substance contenant du tritium. ◆ **Note** : On parle par exemple d'eau tritiée, de déchets tritiés ou de méthane tritié. ◆ **Voir aussi** : amériécié, béryllié, boré, détritiation, gadolinié. ◆ **Équivalent étranger** : tritiated, tritium bearing.

Source : *Journal officiel* du 3 juin 2012.

### 567. unité configurationnelle

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ◆ **Définition** : Unité constitutive possédant un ou plusieurs sites de stéréo-isomérie définie. ◆ **Équivalent étranger** : configurational unit.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 568. unité configurationnelle élémentaire

◆ **Domaine** : CHIMIE/Polymères-Stéréochimie. ◆ **Définition** : Motif constitutif dont la configuration est définie en un site de stéréo-isomérie au moins dans la chaîne principale d'une macromolécule.

◆ **Note** : 1. Dans une macromolécule ou un polymère réguliers, l'unité configurationnelle élémentaire correspond au motif constitutif.

2. Deux unités configurationnelles élémentaires sont appelées

« énantiomères » lorsqu'elles sont images non superposables l'une de l'autre dans un miroir constitué par le plan contenant les liaisons de la chaîne principale. ♦ **Voir aussi** : énantiomère, macromolécule, motif constitutif, polymère, régulier. ♦ **Équivalent étranger** : configurational base unit.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 569. unité constitutive

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ♦ **Définition** : Atome ou groupe d'atomes, incluant les atomes ou groupes d'atomes éventuellement attachés, qui constitue une partie fondamentale de la structure d'une macromolécule. ♦ **Voir aussi** : macromolécule, motif constitutif, séquence constitutive. ♦ **Équivalent étranger** : constitutional unit.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 570. unité monomère

♦ **Domaine** : CHIMIE/Polymères. ♦ **Définition** : Unité constitutive la plus grande de la structure d'une macromolécule formée à partir d'une seule molécule de monomère. ♦ **Voir aussi** : macromolécule, monomère. ♦ **Équivalent étranger** : monomeric unit, monomer unit.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> mars 2002.

### 571. verre à faible émissivité

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ◆ **Définition** : Verre ayant reçu un traitement de surface abaissant son émissivité, ce qui réduit les échanges thermiques par rayonnement. ◆ **Note** : Les verres à faible émissivité sont utilisés principalement pour la fabrication de vitrages isolants. ◆ **Équivalent étranger** : low-E glass, low emissivity glass.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

### 572. verre expansé

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ◆ **Définition** : Matériau verrier de faible densité, dont la structure comporte de nombreuses bulles de gaz. ◆ **Note** : **1.** Le verre expansé est utilisé principalement comme isolant thermique ininflammable. **2.** On trouve aussi les expressions « verre mousse », « verre cellulaire », « verre multicellulaire ». ◆ **Équivalent étranger** : expanded glass.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

### 573. verre flotté

◆ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ◆ **Définition** : Verre plat obtenu en continu par étalement et refroidissement d'une couche de

verre fondu sur la surface d'un bain de métal liquide. ♦ **Équivalent étranger** : float glass.

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

#### 574. viscosité de cisaillement de surface

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Matrice de coefficients qui lie, à aire invariable, une contrainte tangentielle aux vitesses relatives correspondantes des éléments de la surface d'une monocouche flottante ou d'une solution de substance tensio-active. ♦ **Note** : On parle par exemple de « viscosité de cisaillement de surface » lorsqu'une contrainte déforme en un losange la surface carrée d'une monocouche flottante. ♦ **Voir aussi** : module de cisaillement de surface, monocouche flottante, tensio-actif. ♦ **Équivalent étranger** : surface shear viscosity.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

#### 575. viscosité d'extension de surface

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Matrice de coefficients qui lie, à forme géométrique invariable, une contrainte de surface aux vitesses relatives correspondantes des éléments de la surface d'une monocouche flottante ou d'une solution de substance tensio-active. ♦ **Note** : On parle par exemple de « viscosité d'extension de surface » lorsqu'on étend

une couche circulaire de manière à ce qu'elle reste circulaire. ♦ **Voir aussi** : module d'élasticité d'extension de surface, monocouche flottante, tensio-actif.

♦ **Équivalent étranger** : surface dilational viscosity.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

**576. vitrimère**, n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE-MATÉRIAUX/Polymères. ♦ **Définition** : Polymère réticulé qui, à froid, présente les caractéristiques d'un polymère thermodurcissable mais qui, à chaud, peut être mis en forme comme un polymère thermoplastique grâce une redistribution des nœuds de réticulation, ce qui lui confère un comportement analogue à celui du verre. ♦ **Note** : Les vitrimères font partie des polymères qui ont la propriété de se ressouder au niveau moléculaire après déchirure.

♦ **Voir aussi** : nœud de réticulation, réticulation. ♦ **Équivalent étranger** : vitrimer.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

**577. vitrisoudage**, n.m.

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ♦ **Définition** : Procédé verrier consistant à souder, par un traitement thermique approprié, une ou plusieurs feuilles de verre superposées à un substrat de

verre, le plus souvent afin d'obtenir un produit décoratif. ♦ **Note** : Le vitrisoudage nécessite l'utilisation de verres ayant des coefficients de dilatation très proches. ♦ **Équivalent étranger** : fusing.

Source : *Journal officiel* du 1<sup>er</sup> juillet 2017.

### 578. **vitrocéramique**, n.f.

♦ **Domaine** : MATÉRIAUX/Verre et céramique. ♦ **Définition** : Matériau élaboré par des techniques verrières, constitué d'une phase vitreuse et de microcristaux dont la composition, le nombre, la taille, la répartition et l'orientation sont maîtrisés grâce à un traitement thermique approprié. ♦ **Note** : **1.** Les vitrocéramiques les plus utilisées possèdent un coefficient de dilatation thermique faible qui leur confère une grande résistance aux chocs thermiques. **2.** Le terme « vitrocéramique » est également utilisé comme adjectif. ♦ **Équivalent étranger** : vitroc ceramic (adj.), vitroc ceramics (n.).

Source : *Journal officiel* du 25 avril 2014.

### 579. **voltampérométrie**, n.f.

♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Mesure de l'intensité du courant faradique dans une cellule d'électrolyse, en fonction de la différence de potentiel électrique appliquée aux

électrodes. ♦ **Note** : Le résultat de la mesure dépend du type d'électrode et de l'état d'agitation de la solution. ♦ **Voir aussi** : cellule d'électrolyse, courant faradique, polarographie. ♦ **Équivalent étranger** : voltammetry.

Source : *Journal officiel* du 2 septembre 2010.

**580. xénobiotique**, adj. ou n.m.

♦ **Domaine** : CHIMIE-BIOLOGIE. ♦ **Définition** : **1.** Se dit d'une substance étrangère à une espèce donnée. **2.** Se dit d'une substance étrangère à l'ensemble des organismes vivants. ♦ **Note** : Les pesticides et la plupart des médicaments sont des exemples de xénobiotiques.

♦ **Équivalent étranger** : xenobiotic (n. ou adj.).

Source : *Journal officiel* du 19 septembre 2015.

**581. zone de transition d'un film**

♦ **Forme abrégée** : zone de transition. ♦ **Domaine** : CHIMIE/Chimie physique. ♦ **Définition** : Région du bord de Plateau où peuvent exister des variations spatiales de certaines propriétés de surface.

♦ **Voir aussi** : bord de Plateau. ♦ **Équivalent étranger** : transition zone.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.



582. **zwitterion**, n.m.

◆ **Domaine** : CHIMIE. ◆ **Définition** : Composé neutre possédant en nombre égal des charges électriques formelles d'une unité et de signes opposés. ◆ **Note** : **1.** De l'allemand *Zwitter*, « hermaphrodite » ; l'expression « ion hermaphrodite » a d'ailleurs été anciennement utilisée pour désigner ce type de composé. **2.** L'usage de ce terme est généralement restreint aux composés portant des charges sur des atomes qui ne sont pas adjacents. ◆ **Équivalent étranger** : zwitterion.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.



Index

Les chiffres renvoient au numéro du terme dans le document.

Sont présentés en caractères **rose fuchsia et gras** les termes recommandés par la Commission d'enrichissement de la langue française (entrée, abréviation, forme abrégée, forme développée, variante orthographique et synonyme).

Sont présentés en caractères maigres des termes mentionnés seulement dans le texte des notes ou en définition.

Sont présentés en caractères *italiques maigres* les équivalents étrangers.

<i>3D printing</i>	295
<b>ablation</b>	1
<i>absolute configuration</i>	117
<b>abusage</b>	2
accepteur de liaisons hydrogène	323
<b>ACD</b>	31
<i>achiral</i>	3
<b>achiral, -e</b>	3
acide conjugué	53
<b>acide de Brønsted</b>	4
<b>acide de Lewis</b>	5
<b>acide dur</b>	6
<b>acide mou</b>	7
<b>acier autopatinable</b>	8
<b>acier corten</b>	8
<b>à-coup</b>	9
<b>activité optique</b>	10
<i>additive manufacturing</i>	249
<i>adduct</i>	11
<b>aduit</b>	11
<b>adhésif thermofusible</b>	12
<i>adiabatic</i>	13, 14
<b>adiabatique</b>	13, 14
<i>adsorbed layer</i>	147
<b>adsorption à pression modulée</b>	15
<b>adsorption à température modulée</b>	16
<b>adsorption chimique</b>	17
adsorption modulée en pression	15

adsorption modulée en température	16
<b>adsorption physique</b>	18
<b>affaissement d'une monocouche</b>	19
<b>affinage</b>	20
agent tensio-actif	540
alimentarité	105
<b>alkylation</b>	21
<i>allothermal</i>	22
<i>allothermic</i>	22
<b>allothermique</b>	22
<i>alternate multilayer</i>	387
<i>alternating copolymer</i>	141
AM	249
<i>ambident</i>	23
<b>ambident, -e</b>	23
<b>américié, -e</b>	24
<i>americium-bearing</i>	24
<b>amorçage de fissuration</b>	25
<b>amphiphile</b>	26
<i>amphiphilic</i>	26
<i>amphiprotic</i>	27
<b>amphiprotique</b>	27
<b>anaérocombustion</b>	28
<b>analogue</b>	29
<b>analogue chimique</b>	29
analyse à la touche	553
<b>analyse calorimétrique</b>	30
<b>analyse calorimétrique différentielle</b>	31

analyse rétrosynthétique	529
<b>analyse thermique</b>	32
<b>analyse thermique différentielle</b>	33
<b>analyte</b>	34
<i>anchimeric assistance</i>	39
<b>angle de contact</b>	35
angle de raccordement	35
<b>angle de torsion</b>	36
<i>anomer</i>	37
<b>anomère</b>	37
<i>anomeric</i>	37
<b>anomérique</b>	37
<i>anticlinal conformation</i>	121
<i>antiperiplanar conformation</i>	122
antipode optique	215
<b>APM</b>	15
<b>aprotique</b>	453
<i>aromatic</i>	38
<b>aromatique</b>	38
<b>assemblage-emboutissage</b>	101
<b>assistance anchimère</b>	39
<i>asymmetric film</i>	252
<i>asymmetric induction</i>	300
<i>asymmetric synthesis</i>	526
<i>atactic</i>	40
<b>atactique</b>	40
<b>ATD</b>	33
<i>athermal</i>	13, 42

<b>athermane</b>	41
<i>athermanous</i>	41
<b>atherme</b>	13
<i>athermic</i>	41
<b>athermique</b>	42
<b>ATM</b>	16
<b>atomisation</b>	43, 44
<i>atomization</i>	43, 44
<i>atropisomer</i>	45
<b>atropisomère</b>	45
<b>attrempage</b>	46
<b>autoassemblage bidimensionnel</b>	47
<i>autoclave molding</i>	368
<i>autoclave moulding</i>	368
<b>autocondensation</b>	48
<b>autothermique</b>	22
<i>axial bond</i>	317
<i>azaphilic</i>	49
<b>azophile</b>	49
<i>azophilic</i>	49
<i>backbiting</i>	558
<i>backbone</i>	87
<b>bain de verre</b>	50
<b>barbe</b>	51
<b>barrière de rotation</b>	52
<i>base conjuguée</i>	4
<b>base de Brønsted</b>	53
<b>base de Lewis</b>	54



<b>base dure</b>	55
<b>base molle</b>	56
<i>batch reactor</i>	458
<b>bathochrome</b>	57
<i>bathochromic</i>	57
<i>bath of glass</i>	50
<i>bending mode</i>	344
<i>berylliated</i>	58
<b>béryllié, -e</b>	58
<i>beryllium-bearing</i>	58
<b>bicaténaire</b>	59
<b>bicouche</b>	60
<i>bilayer</i>	60
<i>bio-based</i>	66
<i>biobased</i>	66
<b>biodégradabilité</b>	61
<i>biodegradability</i>	61
<i>biodegradable</i>	62
<b>biodégradable</b>	62
<b>biodégradation totale</b>	63
<i>biodégradation totale aérobie</i>	63
<i>biodégradation totale anaérobie</i>	63
<i>biodégradation ultime</i>	63
<i>bio-isostere</i>	64
<b>bio-isostère</b>	64
<i>bioisostere</i>	64
<i>bioplastic</i>	65
<b>bioplastique</b>	65

<b>biosourcé, -e</b>	66
<b>biotransformation</b>	67
<i>black film</i>	258
<b>blindage</b>	68, 69
<i>blister</i>	145
<i>blister pack</i>	145
<b>bloc</b>	70
<i>block</i>	70
<i>block copolymer</i>	139
<i>block polymer</i>	428
<i>BMC</i>	440
<i>boat conformation</i>	126
<b>boîte quantique</b>	71
<i>bonding</i>	499
<i>bonding number</i>	299
<i>bond order</i>	298
<i>borated</i>	73
<b>bord de Plateau</b>	72
<b>boré, -e</b>	73
<i>boronated</i>	73
<i>boron-bearing</i>	73
<i>bowsprit</i>	320
<i>boxless molding</i>	369
<i>boxless moulding</i>	369
<b>braise</b>	414
<i>brick checkers</i>	212
<i>brick chequers</i>	212
<i>Brønsted acid</i>	4

<i>Brønsted base</i>	53
<b>broyage nanométrique</b>	74
<i>buffer</i>	532
<i>building block</i>	529
<i>bulk molding compound</i>	440
<i>bulk moulding compound</i>	440
<i>burning</i>	104
<i>cage compound</i>	100
<b>calcin</b>	75
<b>canal de distribution</b>	76
<i>canonical form</i>	516
<b>capteur</b>	77
<i>carbomer</i>	78
<b>carbomère</b>	78
carbomère partiel	78
<b>carbophile</b>	79
<i>carbophilic</i>	79
carbure cimenté	85
<i>carrier</i>	226
<i>carrier gas</i>	276
<i>cell potential</i>	542
<b>cellule d'électrolyse</b>	80
<b>cellule électrochimique</b>	81
<b>cellule galvanique</b>	82
<i>cell voltage</i>	542
<i>cemented carbide</i>	85
<b>centre chiral</b>	83
<i>centrifugal molding</i>	370

<i>centrifugal moulding</i>	370
<i>centrosymmetric multilayer</i>	388
<i>ceramic injection molding</i>	377
<i>ceramic injection moulding</i>	377
<b>cermet</b>	84
<b>cermet-carbure</b>	85
<b>cermet de carbure métallique</b>	85
<i>CFD</i>	338
<i>chain</i>	86
<b>chaîne</b>	86
chaîne latérale	87
<b>chaîne principale</b>	87
<i>chain polymerisation</i>	435
<i>chain polymerization</i>	435
<i>chain reaction</i>	463
<i>chain transfer</i>	556
<i>chair conformation</i>	127
<i>change-over</i>	305
<i>characteristic length</i>	327
<i>checkers</i>	212
<i>chelate</i>	88
<b>chélate</b>	88
<i>chelation</i>	89
<b>chélation</b>	89
chélotrope	460
<i>cheletropic reaction</i>	460
<i>chelotropic reaction</i>	460
<i>chemical adsorption</i>	17

<i>chemical library</i>	93
<i>chemical looping combustion</i>	28
<i>chemical shift</i>	177
<i>chemical species</i>	235
<i>chemisorption</i>	17
<i>chequers</i>	212
<b>chimie médicolégale</b>	90
<b>chimie pharmaceutique</b>	91
<b>chimie thérapeutique</b>	92
<b>chimiothèque</b>	93
<i>chimisorption</i>	17
<i>chiral</i>	94
<b>chiral, -e</b>	94
<i>chiral center</i>	83
<i>chiral centre</i>	83
<b>chiralité</b>	95
<i>chirality</i>	95
<i>chiroptic</i>	96
<i>chiroptical</i>	96
<b>chiroptique</b>	96
<b>chromophore</b>	97
<i>chromophoric</i>	97
<b>ciblage pharmacologique</b>	98
<i>CIM</i>	377
<i>CIP rule</i>	470
<i>cis-trans isomerism</i>	310
<b>classe de propreté</b>	99
<b>clathrate</b>	100

clathrates de gaz naturel	291
<i>CLC</i>	28
<i>cleanliness class</i>	99
<i>clean room</i>	488
<b>clinchage</b>	101
<i>clinching</i>	101
<i>close packing</i>	213
<i>co-amphiphilic compound</i>	112
<i>COD</i>	405
<b>coéatement</b>	102
cœur dendritique	174
<b>coextrusion</b>	103
<i>coherence length</i>	328
<b>co-injection</b>	371
<i>co-injection molding</i>	371
<i>co-injection moulding</i>	371
<i>combinatorial synthesis</i>	527
<b>combustion</b>	104
<i>common black film</i>	260
<b>compatibilité alimentaire</b>	105
<i>complex</i>	106
<b>complexe</b>	106
<b>composat</b>	107
<b>composé couronne</b>	109
<b>composé d'inclusion</b>	108
composé en cage	100
<b>composé en couronne</b>	109
<b>composé méso</b>	110

<b>composé racémique</b>	111
<b>composé semi-amphiphile</b>	112
<i>compound</i>	107
<i>compound monolayer</i>	358
<i>compression molding</i>	372
<i>compression moulding</i>	372
<i>computational fluid dynamics</i>	338
<b>condensation</b>	113
<b>condensation croisée</b>	114
<b>conditionnement thermique</b>	414
<b>conditions drastiques</b>	115
<b>configuration</b>	116
<b>configuration absolue</b>	117
<i>configurational</i>	118
<i>configurational base unit</i>	568
<i>configurational repeating unit</i>	362
<i>configurational sequence</i>	491
<i>configurational unit</i>	567
<b>configurationnel, -elle</b>	118
<b>configuration relative</b>	119
<b>conformation</b>	120
<i>conformational</i>	130
<b>conformation anticlinale</b>	121
<b>conformation antipériplanaire</b>	122
<b>conformation bateau</b>	126
<b>conformation chaise</b>	127
<b>conformation croisée</b>	123
<b>conformation décalée</b>	124

<b>conformation éclipsée</b>	125
<b>conformation en bateau</b>	126
conformation en bateau-croisé	123
<b>conformation en chaise</b>	127
<b>conformation en cuvette</b>	128
conformation flexible	123
<b>conformation gauche</b>	129
<b>conformationnel, -elle</b>	130
<b>conformation synclinale</b>	131
<b>conformation synpériplanaire</b>	132
conformation torsadée	123
<i>conformer</i>	133
<b>conformère</b>	133
<b>conglomérat racémique</b>	134
<b>conjugaison</b>	135
<i>conjugation</i>	135
<b>constitution</b>	136
<i>constitutional repeating unit</i>	363
<i>constitutional sequence</i>	492
<i>constitutional unit</i>	569
<b>constitution d'une entité moléculaire</b>	136
<i>contact angle</i>	35
<i>contact line</i>	325
<i>continuous trough</i>	162
<i>contributing structure</i>	516
<b>conversion intersystèmes</b>	137
<i>cooling-down period</i>	414
<b>coordonat</b>	324



<i>coordination bond</i>	319
<i>coordination number</i>	296
<b>coordinence</b>	296
<i>copolymer</i>	138
<b>copolymère</b>	138
<b>copolymère à blocs</b>	139
<b>copolymère aléatoire</b>	140
<b>copolymère alterné</b>	141
<b>copolymère greffé</b>	142
<b>copolymère statistique</b>	143
<i>copolymerisation</i>	144
<b>copolymérisation</b>	144
<i>copolymerization</i>	144
<b>coque</b>	145
<i>coronand</i>	109
<i>coronate</i>	109
<i>cor-ten steel</i>	8
<i>corten steel</i>	8
<i>co-spreading</i>	102
<b>couche</b>	146
<b>couche adsorbée</b>	147
<b>couche interfaciale</b>	148
couche mixte	355
<b>couche monomoléculaire</b>	149
<i>coulombic yield</i>	476
<b>coupleur</b>	150
<b>courant faradique</b>	151
<b>courant galvanique</b>	152

courant voltaïque	152
<b>courbe spinodale</b>	153
<i>covalent bond</i>	318
<i>crack initiation</i>	25
<i>crack opening displacement</i>	405
<i>crack tip opening displacement</i>	201
<b>craquelure</b>	154
<i>craze</i>	154
<i>crazing</i>	154
<b>criblage à haut débit</b>	155
<b>crystallinité</b>	156
<b>crystallite bidimensionnelle</b>	157
<i>critical film thickness</i>	227
<i>critical wavelength</i>	330
<b>croisement intersystèmes</b>	137
<i>cross-condensation</i>	114
<i>crossed condensation</i>	114
<i>crosslink</i>	392
<i>cross-linkage</i>	483
<i>cross-linking</i>	483
<i>cross-linking point</i>	392
<i>crown compound</i>	109
<i>CRU</i>	363
<b>cryptand</b>	158
<b>cryptate</b>	159
<i>crystallinity</i>	156, 535
<i>CTOD</i>	201
<i>cullet</i>	75

<b>cupule</b>	160
<b>cuve continue</b>	162
<b>cuve de Langmuir</b>	161
<b>cuve de préparation en continu</b>	162
<b>cycloaddition</b>	163
<b>cyclophane</b>	164
<i>day tank</i>	271
<b>ddp de cellule</b>	542
<i>deactivation</i>	184
<i>debinding</i>	171
<i>debottlenecking</i>	169
<i>Debye length</i>	329
déchet tritié	566
<b>décomposition spinodale</b>	165
décorporant	166
<i>decorporation</i>	166
<b>décorporation</b>	166
<i>decorporation agent</i>	166
<b>décroissance radioactive</b>	167
<b>dédoublément d'un racémique</b>	168
<i>degenerate rearrangement</i>	467
<b>dégoulotage</b>	169
degré de cristallinité	535
<b>degré de polymérisation</b>	170
<i>degree of crystallinity</i>	535
<i>degree of polymerisation</i>	170
<i>degree of polymerization</i>	170
<b>déliantage</b>	171

<i>delumping</i>	196
<b>demi-vie</b>	172
<b>démouillage</b>	173
<i>dendrimer</i>	174
<b>dendrimère</b>	174
<b>dendron</b>	175
<b>denticité</b>	176
<i>denticity</i>	176
<b>déplacement chimique</b>	177
<i>depolymerisation</i>	178
<b>dépolymérisation</b>	178
<i>depolymerization</i>	178
<b>dépôt à la tournette</b>	179
<b>dépôt par étalement</b>	180
<b>dépôt par trempage</b>	181
<b>dépropagation</b>	182
<b>désaccord de réseau</b>	183
<b>désactivation</b>	184
<b>désactiveur</b>	185
<b>désintégration radioactive</b>	186
<b>désorption</b>	498
<i>detritiation</i>	187
<b>détritiation</b>	187
deutérium	452
deutéron	292
<i>dewetting</i>	173
<b>dextrogyre</b>	188
<i>dextrorotatory</i>	188

<i>diastereoisomer</i>	189
<b>diastéréo-isomère</b>	189
<i>diastereoisomeric</i>	189
<b>diastéréo-isomérique</b>	189
<i>diastereomer</i>	189
diastéréomère	189
<i>diastereomeric</i>	189
<b>diastéréosélectif, -ive</b>	190
<i>diastereoselective</i>	190
diastéréosélectivité	512
<b>diastéréotope</b>	191
<i>diastereotopic</i>	191
<b>diastéréotopique</b>	191
<i>diathermal</i>	193
<b>diathermane</b>	192
<i>diathermanous</i>	192, 193
<b>diatherme</b>	193
<i>diathermic</i>	192, 193
<b>différence de potentiel électrique de cellule</b>	542
<i>differential scanning calorimetry</i>	31
<i>differential thermal analysis</i>	33
<i>dilational elasticity modulus</i>	350
<i>dimple</i>	160, 269
<i>dip coating</i>	181
<i>disamatic molding process</i>	369
<i>disamatic moulding process</i>	369
<i>disjoining pressure</i>	442
<b>dismutation</b>	194

<b>dispersion rotatoire optique</b>	195
<i>disproportionation</i>	194
<b>dissociation</b>	196
<i>distomer</i>	197
<b>distomère</b>	197
<b>dôme</b>	198
<i>doming</i>	198
donneur de liaisons hydrogène	323
<b>double couche</b>	199
<i>double layer</i>	199
<i>double-strand</i>	59
doublet	393
<i>drastic conditions</i>	115
<i>drug targeting</i>	98
<i>DSC</i>	31
<i>DTA</i>	33
<b>durée de vie d'un film</b>	200
dyade	491, 492
eau tritiée	566
<i>EBM</i>	374
<i>ECAE</i>	246
<i>ECAP</i>	246
<b>écartement de fissure</b>	201
<b>échantillothèque chimique</b>	93
<b>échelle (en)</b>	202
<i>eclipsed conformation</i>	125
écranage	69
<b>effet inducteur</b>	203

<b>effet inductif</b>	203
<b>effet isotopique</b>	204
<b>effet Marangoni</b>	205
<b>effet mésomère</b>	206
<i>electrochemical cell</i>	81
<i>electrocyclic reaction</i>	461
<b>électrode de référence</b>	207
<i>electrofugal</i>	208
<i>electrofuge</i>	208
<b>électrofuge</b>	208
<i>electrolytic cell</i>	80
<i>electron dot structure</i>	265
électronégatif	209
<b>électronégativité</b>	209
<i>electronegativity</i>	209
<i>electron work function</i>	221
<i>electrophile</i>	210
<b>électrophile</b>	210
<i>electrophilic</i>	210
<b>électrosynthèse microbienne</b>	211
<i>elementary reaction</i>	462
élimination chélotrope	460
<b>empilage</b>	212
<b>empilement</b>	213
<i>empirical formula</i>	264
<b>empreinte moléculaire</b>	214
<i>emulsion film</i>	256
<i>enantiomer</i>	215

<b>énantiomère</b>	215
<i>enantiomeric</i>	215
<i>enantiomeric resolution</i>	168
<b>énantiomérique</b>	215
<i>enantiomer resolution</i>	168
<b>énantiomorphe</b>	216
<i>enantiomorphic</i>	216
<b>énantiomorphique</b>	216
<b>énantiosélectif, -ive</b>	217
<i>enantioselective</i>	217
énantiosélectivité	512
<b>énantiotope</b>	218
<i>enantiotopic</i>	218
<b>énantiotopique</b>	218
<b>enchevêtrement quantique</b>	304
<i>endergonic</i>	219
<b>endergonique</b>	219
<i>end-group</i>	278
endothermique	219
<b>enduit gélifié</b>	220
<b>en échelle</b>	202
énergie de résonance	482
<b>énergie d'extraction d'un électron</b>	221
<b>enroulement filamentaire</b>	222
<b>entité fluctuante</b>	223
<b>entité moléculaire</b>	224
<b>entité réagissante</b>	225
<b>entraîneur</b>	226



entraîneur isotopique	226
<b>épaisseur critique d'un film</b>	227
<b>épaisseur efficace de la couche interfaciale</b>	228
<b>épaisseur équivalente</b>	229
<b>épaisseur équivalente d'un film</b>	229
<i>epimer</i>	230
<b>épimère</b>	230
<i>epimeric</i>	230
<b>épimérique</b>	230
<i>epimerisation</i>	231
<b>épimérisation</b>	231
<i>epimerization</i>	231
<b>épitaxie</b>	232
<i>epitaxy</i>	232
<i>epitope</i>	233
<b>épitope</b>	233
<b>épreuve thermique du verre trempé</b>	234
<i>equal-channel angular extrusion</i>	246
<i>equal-channel angular pressing</i>	246
<i>equatorial bond</i>	322
<b>espèce chimique</b>	235
<b>étape cinétiquement déterminante</b>	236
<b>étape cinétiquement limitante</b>	236
étape d'amorçage	463
étape de propagation	463
étape de terminaison	463
<b>état excité</b>	237
<b>état fondamental</b>	238

<b>état stationnaire</b>	239
éthers-couronnes	109
<b>ETVT</b>	234
<i>eutomer</i>	240
<b>eutomère</b>	240
<i>excimer</i>	241
<b>excimère</b>	241
<i>exciplex</i>	242
<b>exciplexe</b>	242
<i>excited state</i>	237
<i>exergonic</i>	243
<b>exergonique</b>	243
exothermique	243
<i>expanded glass</i>	572
<i>expansion molding</i>	373
<i>expansion moulding</i>	373
<b>extensif, -ive</b>	244
<i>extensive</i>	244
<b>extincteur</b>	245
<i>extrusion blow molding</i>	374
<i>extrusion blow moulding</i>	374
<b>extrusion-choc</b>	247
<b>extrusion en canal coudé</b>	246
<b>extrusion par choc</b>	247
<b>extrusion par tirage</b>	248
<b>extrusion-soufflage</b>	374
<b>FA</b>	249
<b>fabrication additive</b>	249

<b>fabrication par addition</b>	249
<i>faradaic current</i>	151
<i>faradic current</i>	151
<i>faradic yield</i>	476
<i>feeder</i>	76
<i>feeder channel</i>	76
<i>filament winding</i>	222
<b>film</b>	250, 251
<b>film asymétrique</b>	252
<i>film blowing</i>	501
<b>film de Langmuir-Blodgett</b>	253
<b>film de mouillage</b>	254
<b>film de mousse</b>	255
<b>film d'émulsion</b>	256
<b>film de suspension</b>	257
<i>film elasticity modulus</i>	351
<i>film equivalent thickness</i>	229
<b>film LB</b>	253
<i>film lifetime</i>	200
film monomoléculaire	149
<b>film noir</b>	258
<b>film noir de Newton</b>	259
<b>film noir ordinaire</b>	260
<b>film plan</b>	261
<i>film spontaneous rupturing</i>	487
<b>film symétrique</b>	262
<i>film tension</i>	544
<i>fining</i>	20

<i>Fischer projection</i>	450
<b>FL</b>	272
<i>flagpole</i>	321
<i>flash photolysis</i>	416
<i>float glass</i>	573
<i>floating monolayer</i>	356
<i>fluorimeter</i>	263
<b>fluorimètre</b>	263
<i>fluxional entity</i>	223
<i>foam film</i>	255
fonction de travail	221
<b>fonction d'onde orbitale</b>	403
<i>food compatibility</i>	105
force électromotrice	542
<i>forensic chemistry</i>	90
forme canonique	516
<b>formule brute</b>	264
<b>formule de Lewis</b>	265
<b>formule développée</b>	266
formule empirique	264
<b>formule moléculaire</b>	267
<b>formule stéréochimique</b>	268
<b>fossette</b>	269
<b>four à régénération</b>	270
<b>four journalier</b>	271
<b>frittage laser</b>	272
<b>frittage par laser</b>	272
<i>fullerene</i>	273

<b>fullerène</b>	273
<i>fusing</i>	577
<b>fusion sur lit de poudre</b>	274
<b>gadolinié, -e</b>	275
<i>gadolinium-bearing</i>	275
<i>galvanic battery</i>	82
<i>galvanic cell</i>	82
<i>galvanic current</i>	152
<i>gas scrubber</i>	315
<i>gauche conformation</i>	129
<b>gaz porteur</b>	276
<b>gaz vecteur</b>	276
<i>gel coat</i>	220
<i>Gibbs elasticity modulus</i>	349
<i>glass mat thermoplastic</i>	548
<i>GMT</i>	548
<i>gob</i>	410
<i>graft copolymer</i>	142
<i>graft polymer</i>	431
<i>grain boundary</i>	313
<b>grenailage</b>	277
<i>groisil</i>	75
<i>ground state</i>	238
<i>groupe</i>	456
<b>groupe terminal</b>	278
<i>guest molecule</i>	353
<i>half-life</i>	172
<b>halochromie</b>	279

<i>halochromism</i>	279
<i>handedness</i>	95
<b>hapticité</b>	280
<i>hapticity</i>	280
<i>hard acid</i>	6
<i>hard base</i>	55
<i>hardmetal</i>	85
<i>heating-up</i>	46
<i>heat soak test</i>	234
<i>heat-up</i>	46
hélice droite	281
hélice gauche	281
<b>hélicité</b>	281
<i>helicity</i>	281
hétérocouche	283
<b>hétéro-épitaxie</b>	282
<i>heteroepitaxy</i>	282
<b>hétérofilm</b>	283
<i>heterolayer</i>	283
<b>hétérolyse</b>	284
<i>heterolysis</i>	284
<i>high-energy milling</i>	74
<i>high throughput screening</i>	155
<i>hit</i>	553
homocouche	286
<b>homo-épitaxie</b>	285
<i>homoeptaxy</i>	285
<b>homofilm</b>	286

<i>homolayer</i>	286
<b>homolyse</b>	287
<i>homolysis</i>	287
<i>homopolymer</i>	288
<b>homopolymère</b>	288
<i>homopolymerisation</i>	289
<b>homopolymérisation</b>	289
<i>homopolymerization</i>	289
<b>homotope</b>	290
<i>homotopic</i>	290
<b>homotopique</b>	290
<i>horizontal lifting</i>	557
<i>host molecule</i>	352
<i>hot-melt</i>	12
<i>hot-melt adhesive</i>	12
<i>hot metal spraying</i>	489
<i>hot runner injection molding</i>	378
<i>hot runner injection moulding</i>	378
<i>HST</i>	234
<b>hydrates de gaz naturel</b>	291
<i>hydrogen bond</i>	323
hydrogène	452
<b>hydron</b>	292
hydrophile	332
<b>hyperconjugaison</b>	293
<i>hyperconjugation</i>	293
<b>hypsochrome</b>	294
<i>hypsochromic</i>	294

<i>IMC</i>	484
<i>impact extrusion</i>	247
<b>impression 3D</b>	295
<b>impression tridimensionnelle</b>	295
<i>inclusion complex</i>	108
<i>inclusion compound</i>	108
<b>indice de coordination</b>	296
<b>indice de fluidité</b>	297
<b>indice de liaison</b>	298
<b>indice de valence formelle</b>	299
indice d'hapticit�	280
<b>induction asym�trique</b>	300
<i>inductive effect</i>	203
<i>industrial safety</i>	490
<i>industrial security</i>	523
<b>inertage</b>	301
<i>inerting</i>	301
initiation de fissuration	25
injection bi-matière	371
<i>injection blow molding</i>	380
<i>injection blow moulding</i>	380
<b>injection canal chaud</b>	378
<b>injection capillaire</b>	376
<b>injection-soufflage</b>	380
<b>injection sous-marine</b>	381
<i>in-mold coating</i>	484
<i>in-mould coating</i>	484
<b>intensif, -ive</b>	302



<b>intensification des procédés</b>	303
<i>intensive</i>	302
<i>interfacial layer</i>	148
<i>interfacial layer effective thickness</i>	228
<i>interfacial tension</i>	545
<i>interstitial solid solution</i>	496
<i>intersystem crossing</i>	137
<b>intrication quantique</b>	304
<i>inverse lumping</i>	196
<b>inversion</b>	305
ion hermaphrodite	582
<i>irregular</i>	306
<b>irrégulier, -ière</b>	306
<i>isocratic</i>	307
<b>isocratique</b>	307
<i>isodesmic reaction</i>	464
<b>isolation hydrique</b>	308
<i>isomer</i>	309
<b>isomère</b>	309
isomère énantiomorphe	215
<i>isomeric</i>	309
<b>isomérisation cis-trans</b>	310
<i>isosbestic point</i>	421
<i>isotactic</i>	311
<b>isotactique</b>	311
<i>isothermal change</i>	560
<i>isothermal transformation</i>	560
<i>isotope effect</i>	204

<i>isotopic effect</i>	204
<i>isotopomer</i>	312
<b>isotopomère</b>	312
<b>joint de grains</b>	313
<b>jonction triple</b>	314
<i>ladder</i>	202
<i>Langmuir-Blodgett film</i>	253
<i>Langmuir-Blodgett method</i>	342
<i>Langmuir sequence</i>	493
<i>Langmuir trough</i>	161
<i>Laplace pressure</i>	443
<i>laser sintering</i>	272
<i>lattice mismatch</i>	183
<b>laveur</b>	315
<i>layer</i>	146
<i>lay-up molding</i>	367
<i>lay-up moulding</i>	367
<i>LB film</i>	253
<i>LB method</i>	342
<i>LCP</i>	429
<i>legal chemistry</i>	90
<b>lévogyre</b>	316
<i>levorotatory</i>	316
<i>Lewis acid</i>	5
<i>Lewis base</i>	54
<i>Lewis formula</i>	265
<i>Lewis structure</i>	265
<b>liaison axiale</b>	317

<b>liaison beaupré</b>	320
<b>liaison covalente</b>	318
liaison dative	319
<b>liaison de coordination</b>	319
<b>liaison de type beaupré</b>	320
<b>liaison de type mât</b>	321
<b>liaison équatoriale</b>	322
<b>liaison hydrogène</b>	323
<b>liaison mât</b>	321
liaison pseudo-axiale	317
liaison pseudo-équatoriale	322
liaison quasi-axiale	317
liaison quasi-équatoriale	322
<i>library</i>	93
<b>ligand</b>	324
<i>ligand denticity</i>	176
<b>ligne de contact</b>	325
ligne de raccordement	325
<b>linéaire</b>	326
<i>linear</i>	326
<i>line formula</i>	266
<i>line tension</i>	543
<i>linker</i>	150
lipophile	332
<i>liquid crystal polymer</i>	429
<b>longueur caractéristique</b>	327
<b>longueur de cohérence</b>	328
<b>longueur de Debye</b>	329

<b>longueur d'onde critique</b>	330
<i>lost-foam casting</i>	365
<i>low-E glass</i>	571
<i>low emissivity glass</i>	571
<b>lubrifiant moléculaire</b>	331
<i>lumping</i>	345
<b>lyophile</b>	332
<i>lyophilic</i>	332
<b>lyophobe</b>	333
<i>lyophobic</i>	333
<b>macrocycle</b>	334
<i>macromolecule</i>	335
<b>macromolécule</b>	335
<i>main chain</i>	87
<i>Marangoni effect</i>	205
<b>marqueur de spin</b>	336
masse moléculaire intermédiaire	401
matériau de construction biosourcé	66
<b>matrice moléculaire bidimensionnelle</b>	337
<b>Mc</b>	361
<b>MC</b>	363
<b>mécanique des fluides numérique</b>	338
<b>mécanosynthèse</b>	339
<i>mechanical alloying</i>	339
<i>medicinal chemistry</i>	92
<i>melt-flow index</i>	297
<i>melt-index</i>	297
<b>MES</b>	211

<i>meso-compound</i>	110
mésomère	340
<i>mesomeric effect</i>	206
<b>mésomérie</b>	340
<i>mesomerism</i>	340
mésotartrique	110
métal dur	85
<i>metal injection molding</i>	377
<i>metal injection moulding</i>	377
<b>métallisation par projection à chaud</b>	489
<b>métathèse</b>	341
<i>metathesis</i>	341
méthane tritié	566
<b>méthode de Langmuir-Blodgett</b>	342
<b>méthode LB</b>	342
<b>méthode par blocage d'écoulement</b>	343
<b>méthode par blocage de flux</b>	343
<b>méthode par écoulement interrompu</b>	343
<i>MFC</i>	420
<i>MFI</i>	297
<i>MI</i>	297
<i>microbial electrosynthesis</i>	211
<i>microbial fuel cell</i>	420
<i>MIM</i>	377
<b>MIP</b>	377
<b>MIR</b>	379
<b>mis, -e sous film</b>	502
<i>mixed monolayer</i>	355

<b>mode de flexion d'un film</b>	344
<b>modélisation par regroupement</b>	345
<b>mode péristaltique d'un film</b>	346
<b>modernisation</b>	347
<b>module de cisaillement de surface</b>	348
<b>module d'élasticité de Gibbs</b>	349
<b>module d'élasticité d'extension de surface</b>	350
<b>module d'élasticité d'un film</b>	351
<i>molecular entity</i>	224
<i>molecular formula</i>	267
<i>molecular lubricant</i>	331
<i>molecular print</i>	214
<i>molecular recognition</i>	469
<i>molecular replica</i>	214
<b>molécule hôte</b>	352
<b>molécule incluse</b>	353
<i>molten glass</i>	50
<b>monocaténaire</b>	354
<b>monocouche</b>	149
<b>monocouche composite</b>	355
<b>monocouche flottante</b>	356
<b>monocouche organisée</b>	357
<b>monocouche recomposée</b>	358
<b>monocristal</b>	359
monodenté	426
<i>monodisperse polymer</i>	433
<i>monolayer collapse</i>	19
<i>monomer</i>	360

<b>monomère</b>	360
<i>monomeric</i>	360
<i>monomeric unit</i>	570
<i>monomer unit</i>	570
<i>monomolecular layer</i>	149
<i>monothermal change</i>	561
<i>monothermal transformation</i>	561
<b>moscovium</b>	361
<b>motif configurationnel</b>	362
<b>motif constitutif</b>	363
<b>motif de stéréorépétition</b>	364
<b>moulage à mousse perdue</b>	365
<b>moulage à peau préformée</b>	366
<b>moulage au contact</b>	367
<b>moulage en autoclave</b>	368
<b>moulage en mottes</b>	369
<b>moulage par centrifugation</b>	370
<b>moulage par co-injection</b>	371
<b>moulage par compression</b>	372
<b>moulage par expansion</b>	373
<b>moulage par extrusion et soufflage</b>	374
<b>moulage par infusion sous vide</b>	375
<b>moulage par injection capillaire</b>	376
<b>moulage par injection de poudre</b>	377
<b>moulage par injection en canal chaud</b>	378
<b>moulage par injection et réaction</b>	379
<b>moulage par injection et soufflage</b>	380
<b>moulage par injection-réaction</b>	379

<b>moulage par injection sous-marine</b>	381
<b>moulage par projection simultanée</b>	382
<b>moulage par transfert de résine</b>	383
<b>moulage sous pression</b>	384
<b>MTR</b>	383
<b>multicaténaire</b>	385
<i>multicomponent monolayer</i>	355
<b>multicouche</b>	386
<b>multicouche alternée</b>	387
<b>multicouche alternée centrosymétrique</b>	388
<b>multicouche alternée deux par deux</b>	389
<i>multilayer</i>	386
multiplicité de spin	393
<i>multi-strand</i>	385
<b>mutarotation</b>	390
<i>natural gas hydrates</i>	291
<i>network</i>	480
<i>Newman projection</i>	451
<i>Newton black film</i>	259
<b>Nh</b>	391
<b>nihonium</b>	391
<b>nœud de réticulation</b>	392
<b>nombre de coordination</b>	296
<b>nombre d'états de spin</b>	393
<b>nom fondamental</b>	394
nom parent	394
<b>nom semi-systématique</b>	395
nom semi-trivial	395



<b>nom systématique</b>	396
<b>nom trivial</b>	397
<i>non-uniform polymer</i>	432
<i>nucleofugal</i>	398
<i>nucleofuge</i>	398
<b>nucléofuge</b>	398
<i>nucleophile</i>	399
<b>nucléophile</b>	399
<i>nucleophilic</i>	399
<b>Og</b>	400
<b>oganesson</b>	400
<i>oligomer</i>	401
<b>oligomère</b>	401
<i>oligomerisation</i>	402
<b>oligomérisation</b>	402
<i>oligomerization</i>	402
<i>one-pot reaction</i>	465
<i>optical activity</i>	10
<i>optical rotation</i>	436
<b>optimisation des procédés</b>	303
<i>orbital</i>	403
<b>orbitale</b>	403
<b>ordre de liaison</b>	298
<b>organification</b>	404
<i>organized monolayer</i>	357
<b>ouverture de fissure</b>	405
<i>oxo-biodegradable</i>	407
oxobiodégradable	407

<i>oxo-fragmentable</i>	409
oxofragmentable	409
<b>oxophile</b>	406
<i>oxophilic</i>	406
<b>oxybiodégradable</b>	407
<b>oxycombustion</b>	408
<b>oxyfragmentable</b>	409
<i>packing</i>	474, 475
<i>paired multilayer</i>	389
<b>paraison</b>	410
<b>paramètre d'étalement</b>	411
<b>paramètre d'étalement d'un liquide sur un support</b>	411
<i>parent name</i>	394
<i>parent structure</i>	515
<i>parison</i>	410
<b>passage intersystèmes</b>	137
<b>PCL</b>	429
<b>PCM</b>	420
<b>pégosité</b>	412
<b>pelliplacage</b>	413
<i>pericyclic reaction</i>	466
période d'un nucléide radioactif	172
<i>pharmaceutical chemistry</i>	91
<b>phase de braise</b>	414
<b>photolyse</b>	415
<b>photolyse éclair</b>	416
<i>photolysis</i>	415
<b>photosensibilisateur</b>	417

<i>photosensitiser</i>	417
<i>photosensitizer</i>	417
<i>physical adsorption</i>	18
physisorption	18
<i>PI</i>	303
<b>piège</b>	418
<b>piégeage</b>	419
<b>pile à combustible microbienne</b>	420
pile électrique	82
<i>PIM</i>	377
pincement	346
<i>pin-point injection molding</i>	376
<i>pin-point injection moulding</i>	376
<i>planar film</i>	261
plastique biosourcé	66
plastique oxyfragmentable	409
<i>Plateau border</i>	72
<b>point isosbestique</b>	421
point quantique	71
polarisable	6
<b>polarographie</b>	422
<i>polarography</i>	422
<b>polyaddition</b>	423
<b>polycondensation</b>	424
<b>polycristal</b>	425
<i>polycrystal</i>	425
<i>polydentate</i>	426
<b>polydenté, -e</b>	426

<i>polydisperse polymer</i>	432
<i>polymer</i>	427
<b>polymère</b>	427
<b>polymère à blocs</b>	428
<b>polymère à cristaux liquides</b>	429
<b>polymère à stéréoblocs</b>	430
<b>polymère greffé</b>	431
<b>polymère monodispersé</b>	433
<b>polymère non uniforme</b>	432
<b>polymère polydispersé</b>	432
<b>polymère uniforme</b>	433
<i>polymeric</i>	427
<i>polymerisation</i>	434
<b>polymérisation</b>	434
<b>polymérisation en chaîne</b>	435
<i>polymerization</i>	434
<i>polymer molecule</i>	335
<i>pop-in</i>	9
<i>potential difference of an electrochemical cell</i>	542
potentiel de cellule	542
<b>pouvoir rotatoire</b>	436
<i>powder bed fusion</i>	274
<i>powder injection molding</i>	377
<i>powder injection moulding</i>	377
<b>précurseur de substance active</b>	437
<b>préimprégné</b>	438
<b>préimprégné en feuille</b>	439
<b>préimprégné en vrac</b>	440

<b>prémix</b>	440
<i>pre-polymer</i>	441
<b>prépolymère</b>	441
<i>pre-polymeric</i>	441
<i>pregreg</i>	438
pression capillaire	443
<b>pression de disjonction</b>	442
<b>pression de Laplace</b>	443
<i>pressure die casting</i>	384
<i>pressure swing adsorption</i>	15
<b>procédé à forte déformation</b>	444
procédé Disamatic	369
<b>procédé sol-gel</b>	445
<i>process intensification</i>	303
<b>processus par étapes</b>	446
<i>prochiral</i>	447
<b>prochiral, -e</b>	447
<b>prochiralité</b>	448
<i>prochirality</i>	448
<i>prodrug</i>	437
<b>projection cunéiforme</b>	449
<b>projection de Fischer</b>	450
<b>projection de Newman</b>	451
<b>projection en triangles</b>	449
propagation	182
<i>protic</i>	453
<b>protique</b>	453
<b>protium</b>	452

<b>protogène</b>	453
<i>protogenic</i>	453
proton	292
<i>protonic acid</i>	4
<b>protophile</b>	454
<i>protophilic</i>	454
PSA	15
pseudo-axial	317
pseudo-équatorial	322
<b>pultrusion</b>	248
QSAR	473
<i>quantitative structure-activity relationship</i>	473
<i>quantum dot</i>	71
<i>quantum efficiency</i>	477
<i>quantum entanglement</i>	304
<i>quantum yield</i>	477
quasi-axial	317
quasi-équatorial	322
<i>quencher</i>	185, 245
<i>quenching</i>	184
<i>racemate</i>	455
<i>racemic</i>	455
<i>racemic compound</i>	111
<i>racemic conglomerate</i>	134
<b>racémique</b>	455
<b>radical</b>	456, 457
<b>radicalaire</b>	457
radical libre	456

<i>radioactive decay</i>	167
<i>radioactive disintegration</i>	186
<i>radiolytic rate</i>	478
<i>radiolytic yield</i>	478
<i>random copolymer</i>	140
<i>rate-controlling step</i>	236
<i>rate-determining step</i>	236
<i>rate-limiting step</i>	236
<b>réacteur discontinu</b>	458
<b>réactif</b>	459
<b>réaction chélotrope</b>	460
<b>réaction électrocyclique</b>	461
<b>réaction élémentaire</b>	462
<b>réaction en chaîne</b>	463
<i>reaction injection molding</i>	379
<i>reaction injection moulding</i>	379
<b>réaction isodesmique</b>	464
<b>réaction monotope</b>	465
<b>réaction péricyclique</b>	466
<i>reactive</i>	459
<i>reactive entity</i>	225
<i>reagent</i>	459
<b>réarrangement dégénéré</b>	467
<b>réarrangement sigmatropique</b>	468
<i>reburning</i>	522
<i>recombustion</i>	522
<b>reconnaissance moléculaire</b>	469
<i>reference electrode</i>	207

<i>refining</i>	20
<i>regenerative glass furnace</i>	270
<b>règles séquentielles</b>	470
<b>regroupement</b>	345
<i>regular</i>	471
<b>régulier, -ière</b>	471
<b>relargage</b>	472
<b>relation quantitative structure-activité</b>	473
<i>relative configuration</i>	119
<b>remplissage d'une colonne de chromatographie</b>	474
<b>remplissage d'une colonne de distillation</b>	475
<b>rendement faradique</b>	476
<b>rendement quantique</b>	477
<b>rendement radiolytique</b>	478
<b>rénovation</b>	479
<b>réseau</b>	480
<i>resin</i>	481
<b>résine</b>	481
<i>resin transfer molding</i>	383
<i>resin transfer moulding</i>	383
<i>resonance</i>	482
<b>résonance</b>	482
<b>réticulation</b>	483
<i>retrofit</i>	479
<i>retrofitting</i>	479
<i>revamping</i>	347
<i>reversal</i>	305
<b>revêtement en moule</b>	484



<i>RIM</i>	379
<i>roll bond</i>	500
<i>rotamer</i>	485
<b>rotamère</b>	485
<i>rotational barrier</i>	52
<i>rotational molding</i>	486
<i>rotational moulding</i>	486
<i>rotatory dispersion</i>	195
<i>rotomolding</i>	486
<b>rotomoulage</b>	486
<i>rotomoulding</i>	486
<i>rovibronic transition</i>	562
<i>roving</i>	514
<b>RQSA</b>	473
<i>RTM</i>	383
<b>rupture spontanée d'un film</b>	487
<b>salle blanche</b>	488
<b>salle propre</b>	488
<i>salting-out</i>	472
<i>scale</i>	327
<i>scanning calorimetry</i>	30
<i>scavenger</i>	77
<b>schoopage</b>	489
<i>screening</i>	69
<i>scuffing</i>	2
<b>sécurité industrielle</b>	490
<i>selective laser sintering</i>	272
<i>self-condensation</i>	48

<i>semi-systematic name</i>	395
<i>semi-trivial name</i>	395
<b>séquence configurationnelle</b>	491
<b>séquence constitutive</b>	492
<b>séquence de Langmuir</b>	493
<i>sequence rule</i>	470
<i>severe plastic deformation</i>	444
<i>sheet molding compound</i>	439
<i>sheet moulding compound</i>	439
<i>shielding</i>	68
shoopage	489
<i>shot peening</i>	277
<i>sigmatropic rearrangement</i>	468
<i>single crystal</i>	359
<i>single-strand</i>	354
singulet	393
<i>skew conformation</i>	123
<i>skin pack</i>	413
<i>skin package</i>	413
<i>skin packaging</i>	413
<i>sleeve</i>	251
<i>sleeved</i>	502
SLS	272
<i>slush molding</i>	366
<i>slush moulding</i>	366
SMC	439
<i>soft acid</i>	7
<i>soft base</i>	56

<i>sol-gel process</i>	445
<i>solid solution</i>	494
<b>solution solide</b>	494
<b>solution solide de substitution</b>	495
<b>solution solide d'insertion</b>	496
<b>solvolyse</b>	497
<i>solvolysis</i>	497
<i>sonication</i>	555
<b>sorption</b>	498
<b>soudage</b>	499
<b>soudage par colaminage</b>	500
<b>soufflage de gaine</b>	501
<b>sous film</b>	502
<b>sous-phase</b>	503
<i>SPD</i>	444
<i>speciation</i>	504
<b>spéciation</b>	504
<i>specific rotation</i>	436
<i>spin coating</i>	179
<i>spin label</i>	336
<i>spin multiplicity</i>	393
<i>spinodal curve</i>	153
<i>spinodal decomposition</i>	165
<b>spiro-</b>	505
<i>splitting</i>	196
<i>spray-up molding</i>	382
<i>spray-up moulding</i>	382
<i>spreading method</i>	180

<i>spreading parameter</i>	411
<i>squeeze casting</i>	384
<i>squeezing mode</i>	346
<i>stacking</i>	213
<i>staggered conformation</i>	124
<i>stationary state</i>	239
<i>statistical copolymer</i>	143
<i>stepwise process</i>	446
<i>stereoblock polymer</i>	430
<i>stereochemical formula</i>	268
<b>stéréodescripteur</b>	506
<i>stereodescriptor</i>	506
<b>stéréogène</b>	507
<i>stereogenic</i>	507
<b>stéréogénique</b>	507
<b>stéréohétérotope</b>	508
<i>stereoheterotopic</i>	508
<b>stéréohétérotopique</b>	508
<i>stereoisomer</i>	509
<b>stéréo-isomère</b>	509
<i>stereoisomeric</i>	509
<b>stéréo-isomérique</b>	509
stéréomère	509
<i>stereoregular</i>	510
<b>stéréorégulier, -ière</b>	510
<i>stereorepeating unit</i>	364
<b>stéréosélectif, -ive</b>	511
<i>stereoselective</i>	511

<i>stereoselective synthesis</i>	528
<b>stéréosélectivité</b>	512
<i>stereoselectivity</i>	512
<b>stéréospécificité</b>	513
<i>stereospecificity</i>	513
<i>stopped-flow method</i>	343
<i>strain</i>	541
<b>stratifié</b>	514
<b>structure de Lewis</b>	265
<b>structure fondamentale</b>	515
<b>structure limite</b>	516
structure parentale	515
<i>submarine gate molding</i>	381
<i>submarine gate moulding</i>	381
<i>submarine injection molding</i>	381
<i>submarine injection moulding</i>	381
<i>subphase</i>	503
substituant	456
<i>substitutional solid solution</i>	495
<i>substitution solid solution</i>	495
<i>superacid</i>	517
<b>superacide</b>	517
<i>superlattice</i>	518
<b>super-réseau</b>	518
<i>suprafacial</i>	519
<b>suprafacial, -e</b>	519
<b>supramoléculaire</b>	520
<i>supramolecular</i>	520

<i>supramolecule</i>	521
<b>supramolécule</b>	521
<b>surcombustion réductrice</b>	522
<b>sûreté industrielle</b>	523
<i>surface active agent</i>	540
<b>surface de tension</b>	524
<i>surface dilational viscosity</i>	575
<i>surface of tension</i>	524
<i>surface shear modulus</i>	348
<i>surface shear viscosity</i>	574
<i>surface tension</i>	546
<i>surfactant</i>	540
<b>surfactif, -ive</b>	540
<i>suspension film</i>	257
<i>symmetric film</i>	262
<i>synclinal conformation</i>	131
<i>syndiotactic</i>	525
<b>syndiotactique</b>	525
<i>synperiplanar conformation</i>	132
<b>synthèse asymétrique</b>	526
<b>synthèse combinatoire</b>	527
<i>synthèse diastéréosélective</i>	526
<i>synthèse énantiosélective</i>	526
<b>synthèse stéréosélective</b>	528
<b>synthon</b>	529
<i>systematic name</i>	396
<i>système conjugué</i>	135
<i>tack</i>	412

<i>tackiness</i>	412
<i>tactic</i>	531
<b>tacticité</b>	530
<i>tacticity</i>	530
<b>tactique</b>	531
<b>tampon</b>	532
<i>tautomer</i>	533
<b>tautomère</b>	533
<i>tautomeric</i>	533
<b>tautomérie de valence</b>	534
<b>taux de cristallinité</b>	535
<b>taux de transfert</b>	536
<i>telechelic</i>	537
<b>téléchélique</b>	537
<i>telomerisation</i>	538
<b>télomérisation</b>	538
<i>temperature swing adsorption</i>	16
<i>template</i>	337
teneur en matière biosourcée	66
<b>tennesse</b>	539
<i>tennessine</i>	539
<b>tensio-actif, -ive</b>	540
<b>tension</b>	541
<b>tension de cellule</b>	542
<b>tension de ligne</b>	543
<b>tension d'un film</b>	544
<b>tension interfaciale</b>	545
<b>tension superficielle</b>	546

<i>thermal analysis</i>	32
<b>thermolyse</b>	547
<i>thermolysis</i>	547
<b>thermoplastique renforcé de mat de verre</b>	548
<b>thermoplastique renforcé estampable</b>	548
<i>thiocarbonyl</i>	549
<b>thiocarbonyle</b>	549
<b>thionation</b>	550
<i>three-dimensional printing</i>	295
<i>topomer</i>	551
<b>topomère</b>	551
<i>topomerisation</i>	552
<b>topomérisation</b>	552
<i>topomerization</i>	552
<i>torsion angle</i>	36
<b>touche</b>	553
<b>traitement conclusif</b>	554
<b>traitement final</b>	554
<b>traitement par ultrasons</b>	555
<i>transfer ratio</i>	536
<b>transfert de chaîne</b>	556
<b>transfert horizontal d'une monocouche</b>	557
<b>transfert intramoléculaire</b>	558
<b>transfert vertical d'une monocouche</b>	559
<b>transformation isotherme</b>	560
<b>transformation monotherme</b>	561
<i>transient</i>	564
<b>transition rotovibronique</b>	562



transition rovibronique	562
<b>transition vibronique</b>	563
<i>transition zone</i>	581
<b>transitoire</b>	564
<i>trap</i>	418
<i>trapping</i>	419
travail de sortie d'un électron	221
travail d'extraction d'un électron	221
<b>TRE</b>	548
triade	491, 492
<i>tribo-corrosion</i>	565
<b>tribocorrosion</b>	565
<b>trichite</b>	51
triplet	393
<i>tritiated</i>	566
<b>tritié, -e</b>	566
tritium	452
<i>tritium bearing</i>	566
triton	292
<i>trivial name</i>	397
<b>Ts</b>	539
TSA	16
<i>tub conformation</i>	128
<i>tunnel gate molding</i>	381
<i>tunnel gate moulding</i>	381
<i>twist conformation</i>	123
<i>two-dimensional crystallite</i>	157
<i>two-dimensional molecular pattern</i>	337

<i>two-dimensional self-assembling</i>	47
<i>ultimate aerobic biodegradation</i>	63
<i>ultimate anaerobic biodegradation</i>	63
<i>ultimate biodegradation</i>	63
<i>uniform polymer</i>	433
<b>unité configurationnelle</b>	567
<b>unité configurationnelle élémentaire</b>	568
<b>unité constitutive</b>	569
<b>unité monomère</b>	570
<i>unzipping</i>	182
<i>vacuum bag molding</i>	375
<i>vacuum bag moulding</i>	375
<i>vacuum infusion molding</i>	375
<i>vacuum infusion moulding</i>	375
<i>valence tautomerism</i>	534
<b>verre à faible émissivité</b>	571
verre cellulaire	572
<b>verre expansé</b>	572
<b>verre flotté</b>	573
verre mousse	572
verre multicellulaire	572
<i>vertical dipping</i>	559
<i>vibronic transition</i>	563
<b>viscosité de cisaillement de surface</b>	574
<b>viscosité d'extension de surface</b>	575
<i>vitrimers</i>	576
<b>vitrimère</b>	576
<b>vitrisoudage</b>	577

<i>vitroceramic</i>	578
<i>vitroceramics</i>	578
<b>vitroc�ramique</b>	578
<i>voltammetry</i>	579
<b>voltamp�rom�trie</b>	579
<i>warming-up</i>	46
<i>water insulation</i>	308
<i>weathering steel</i>	8
<i>Wechsel</i>	305
<i>wegde projection</i>	449
<i>welding</i>	499
<i>wet scrubber</i>	315
<i>wetting film</i>	254
<i>whisker</i>	51
<i>work function</i>	221
<i>work up</i>	554
<i>xenobiotic</i>	580
<b>xénobiotique</b>	580
<b>zone de transition</b>	581
<b>zone de transition d'un film</b>	581
<b>zwitterion</b>	582



## Les titres de la collection :

---

- Vocabulaire de la biologie
- Vocabulaire de la santé
- Vocabulaire de l'audiovisuel et de la communication
- Vocabulaire de l'économie et des finances
- Vocabulaire de l'éducation et de la recherche
- Vocabulaire des relations internationales
- Vocabulaire des sciences et techniques spatiales
- Vocabulaire des techniques de l'information et de la communication (TIC)
- Vocabulaire du développement durable
- Vocabulaire du droit
- Vocabulaire du pétrole et du gaz

Le texte de ces vocabulaires est reproductible dans les conditions imposées par la réglementation en vigueur. Il peut être téléchargé à partir du site **FranceTerme** ([www.franceterme.culture.fr](http://www.franceterme.culture.fr)), à la rubrique *Librairie*.

De nouvelles listes de termes sont publiées régulièrement. Pour disposer de la totalité des termes recommandés dans chaque domaine, consulter la base de données **FranceTerme**, actualisée en permanence.

***Les vocabulaires publiés sous forme papier peuvent être obtenus gratuitement en écrivant à la Délégation générale à la langue française et aux langues de France :***

6, rue des Pyramides, 75001 Paris

Courriel : [terminologie.dgflff@culture.gouv.fr](mailto:terminologie.dgflff@culture.gouv.fr)

Achévé d'imprimer en juin 2018 sur les presses de l'imprimerie  
Art & Caractère à Lavaur (Tarn). Imprimé en France  
© Délégation générale à la langue française et aux langues de France, 2018  
dépôt légal : juin 2018  
ISSN imprimé : 1955-2661 – ISSN en ligne : 1958-5276  
ISBN : 978-2-11-139376-9



Découvrez 7 800 termes  
pour désigner en français des innovations et des notions nouvelles

**France**Terme  
.culture.fr

en ligne et sur application mobile

Abonnez-vous pour recevoir les listes de termes  
dès leur parution au *Journal officiel*  
Suggérez un nouveau terme  
via la « Boîte à idées » de *FranceTerme*



Ministère de la Culture  
Délégation générale  
à la langue française  
et aux langues de France

6 rue des Pyramides, 75001 Paris  
Téléphone : 33 (0)1 40 15 36 95  
Télécopie : 33 (0)1 40 15 36 37  
Courriel : [terminologie.dgfff@culture.gouv.fr](mailto:terminologie.dgfff@culture.gouv.fr)  
Internet : [www.dgjf.culture.gouv.fr](http://www.dgjf.culture.gouv.fr)

