

Vocabulaire de la chimie et des matériaux

Enrichissement de la **langue française**

2007

Termes, expressions et définitions publiés au *Journal officiel*

Premier ministre

Commission générale de terminologie et de néologie

Vocabulaire de la chimie et des matériaux

Enrichissement de la **langue française**

2007

Termes, expressions et définitions publiés au *Journal officiel*

Premier ministre

Commission générale de terminologie et de néologie

Les fascicules de cette collection reprennent les listes de termes, expressions et définitions publiées au *Journal officiel* de la République française par la **Commission générale de terminologie et de néologie**, en application du décret du 3 juillet 1996 relatif à l'enrichissement de la langue française.

Les termes proposés par les commissions spécialisées de terminologie et de néologie sont soumis à une procédure d'approbation impliquant la Commission générale de terminologie et de néologie, l'Académie française et le ministre concerné. La publication de ces termes au *Journal officiel* rend leur emploi obligatoire, à la place des équivalents étrangers, pour les services de l'État et ses établissements publics (art. 11 du décret du 3 juillet 1996).

Les listes terminologiques publiées au *Journal officiel* couvrent de très nombreux domaines techniques dans les secteurs de pointe de l'information et de la communication (internet, informatique), des sciences (chimie, ingénierie nucléaire, sciences et techniques spatiales), de l'industrie (automobile, pétrole), de l'économie et des finances, de la santé, de l'agriculture, de la défense, des transports, de la culture, en fait l'ensemble des domaines de compétence des différents ministères.

Elles peuvent être consultées sur l'internet à partir du site de la délégation générale à la langue française (www.dglf.culture.gouv.fr). La **base de données CRITER** (Corpus du réseau interministériel de terminologie) regroupe l'ensemble de ces listes (www.criter.dglf.culture.gouv.fr).

Les termes, expressions et définitions contenus dans le présent fascicule sont issus des travaux de la commission spécialisée de terminologie et de néologie de la chimie et des matériaux, dans le cadre du dispositif d'enrichissement de la langue française.

Il s'agit d'un ensemble limité de termes et définitions relevant des domaines de la chimie et des matériaux, qui ne se trouvent généralement pas dans les dictionnaires généraux, ou qui s'y trouvent mais avec un sens différent de celui qu'ils ont dans ce domaine particulier.

La publication de ces termes et définitions a pour but d'enrichir la langue française en facilitant la compréhension de notions souvent mal connues du public et d'en élargir l'emploi, hors du cercle professionnel, par tout locuteur soucieux de s'exprimer en français.

Ces termes ou expressions ont été publiés précédemment par la Commission générale de terminologie et de néologie sous forme de listes au *Journal officiel* du :

- **18 avril 2001** termes généraux de la chimie
- **18 avril 2001** stéréochimie
- **1^{er} mars 2002** polymères
- **15 juin 2003** chimie physique, couches et films minces, liquides ou solides, et interfaces
- **8 octobre 2003** termes généraux de la chimie
- **22 septembre 2005** termes généraux de la chimie

Vocabulaire de la chimie et des matériaux

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.

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, hydron. ◆ **Équivalent étranger** : Brønsted acid, protonic acid.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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.

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.

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.

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** : Cette propriété 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.

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.

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.

alkylation, n.f.

◆ **Domaine** : Chimie. ◆ **Définition** : Introduction d'un groupe hydrocarboné monovalent non aromatique dans une espèce chimique.

◆ **Note** : Ce terme s'emploie également, avec un sens particulier, dans le domaine de l'industrie pétrolière. ◆ **Équivalent étranger** : alkylation.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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.

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.

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 » antérieurement utilisée n'est plus recommandée. ◆ **Équivalent étranger** : contact angle.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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° 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.

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.

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 π ; 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.

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.** Cet effet 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.

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^{er} mars 2002.

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.

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-assembling.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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.

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.

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, hydron.
- ◆ **Équivalent étranger** : Brønsted base.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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.

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.

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.

bathochrome, adj.

◆ **Domaine** : Chimie/Spectroscopie. ◆ **Antonyme** : hypsochrome, adj.
◆ **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.

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^{er} mars 2002.

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.

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** : Cet effet 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.

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.

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^{er} mars 2002.

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.

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.

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.

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^{er} mars 2002.

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. ◆ **Voir aussi** : chaîne. ◆ **Équivalent étranger** : backbone, main chain.

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

chélate, n.m.

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

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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** : entité moléculaire, espèce chimique. ◆ **Équivalent étranger** : chelation.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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.

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. ◆ **Équivalent étranger** : chiral.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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]. ◆ **Équivalent étranger** : chiroptic, chiroptical.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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. ◆ **Équivalent étranger** : cage compound, clathrate.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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.

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, liaison de coordination. ◆ **Équivalent étranger** : complex.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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, ligand.
♦ **Équivalent étranger** : coronand, coronate, crown compound.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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, indédoubleable, 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** : dédoublement d'un racémique, énantiotope, stéréodescripteur. ♦ **Équivalent étranger** : meso-compound.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

configurationnel, adj. (langage professionnel)

◆ **Domaine** : Chimie/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Qui est relatif à la configuration. ◆ **Note** : Exemple : isomère configurationnel.

◆ **Équivalent étranger** : configurationnel.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

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° et -150° .
◆ **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.

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° et -180° .
◆ **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.

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.

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° . ◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : staggered conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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° et, de ce fait, dans laquelle les atomes ou groupes apparaissent comme plus ou moins superposés. ◆ **Note** : Cette conformation correspond sensiblement à celle définie par l'expression « conformation synpériplanaire ». ◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : eclipsed conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

conformation en cuvette

◆ **Domaine** : Chimie/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Conformation de symétrie D_{2d} d'un cycle saturé à huit chaînons ; dans cette conformation, 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.

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** : 1. La conformation gauche est un cas particulier de conformation décalée. 2. Cette conformation correspond sensiblement à celle désignée par le terme « conformation synclinale ». ◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : gauche conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

conformationnel, adj. (langage professionnel)

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

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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 $+ 30^\circ$ et $+ 90^\circ$ ou entre $- 30^\circ$ et $- 90^\circ$. ◆ **Note** : Une telle conformation peut être décrite par le symbole sc.

◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : synclinal conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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° et $+30^\circ$ ou entre 0° et -30° . ◆ **Note** : **1.** Du grec *syn*, « ensemble », et *peri*, « autour de », et du latin *planus*, « plan ». **2.** Une telle conformation peut être décrite par le symbole *sp*. ◆ **Voir aussi** : angle de torsion. ◆ **Équivalent étranger** : synperiplanar conformation.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

conjugaison, n.f.

◆ **Domaine** : Chimie. ◆ **Définition** : Délocalisation d'électrons de type π , 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.

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.

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.

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.

copolymère à blocs

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

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

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** : copolymère statistique, macromolécule. ◆ **Équivalent étranger** : random copolymer.

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

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^{er} mars 2002.

copolymère greffé

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

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

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** : copolymère aléatoire, macromolécule, unité monomère. ◆ **Équivalent étranger** : statistical copolymer.

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

copolymérisation, n.f.

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

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

dédoublément 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.

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^{er} mars 2002.

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.

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.

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.

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.

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.

dépolymérisation, 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, polymérisation. ◆ **Équivalent étranger** : depolymerisation (GB), depolymerization (EU).

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

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.

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.

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.

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** : Ce néologisme est formé pour désigner 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^{er} mars 2002.

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.

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.

désactif, 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.

désintégration radioactive

◆ **Domaine** : Chimie/Chimie nucléaire. ◆ **Équivalent étranger** : radioactive disintegration.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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. ◆ **Équivalent étranger** : dextrorotatory.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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. ♦ **Équivalent étranger** : diastereoisomer (n.), diastereomer (n.), diastereoisomeric (adj.), diastereomeric (adj.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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, $\text{HO}_2\text{C-CHOH-CH}_2\text{-CO}_2\text{H}$, 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** : énantiotope. ◆ **Équivalent étranger** : diastereotopic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

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.

durée de vie d'un film

♦ **Domaine** : Chimie/Chimie physique. ♦ **Équivalent étranger** : film lifetime.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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^{er} mars 2002.

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. ♦ **Voir aussi** : effet mésomère. ♦ **Équivalent étranger** : inductive effect.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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.

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.

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. ◆ **Voir aussi** : effet inductif. ◆ **Équivalent étranger** : mesomeric effect.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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** : électrophile, nucléofuge. ◆ **Équivalent étranger** : electrofugal, electrofuge (n.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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 NO_2^+ est l'électrophile. **2.** Les réactifs électrophiles sont des acides de Lewis. ◆ **Voir aussi** : électrofuge, nucléophile. ◆ **Équivalent étranger** : electrophile (n.), electrophilic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

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.

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, énantiotope. ◆ **Équivalent étranger** : enantiomorph.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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, énantiomorphe, prochiralité. ♦ **Équivalent étranger** : enantiotopic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

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.

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 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.

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.

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.

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.

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.

épimérisation, n.f.

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

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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. ◆ **Note** : Ce terme est défini avec un sens plus restreint dans le domaine des composants électroniques. ◆ **Voir aussi** : hétéro-épitaxie, homo-épitaxie. ◆ **Équivalent étranger** : epitaxy.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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. ◆ **Équivalent étranger** : epitope.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

film, n.m.

◆ **Domaine** : Chimie/Chimie physique. ◆ **Définition** : Nom générique désignant toute 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.

film asymétrique

◆ **Domaine** : Chimie/Chimie physique. ◆ **Définition** : Tout film séparant deux phases différentes. ◆ **Voir aussi** : film de mouillage, film symétrique. ◆ **Équivalent étranger** : asymmetric film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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.

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. ◆ **Voir aussi** : film asymétrique. ◆ **Équivalent étranger** : wetting film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

film symétrique

◆ **Domaine** : Chimie/Chimie physique. ◆ **Définition** : Film séparant deux phases identiques. ◆ **Voir aussi** : film asymétrique, film d'émulsion, film de suspension. ◆ **Équivalent étranger** : symmetric film.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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 CH_2O . **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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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^{er} mars 2002.

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 *khrôma*, « 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.

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 π à s'attacher globalement, par une seule liaison impliquant les électrons π 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 ». ◆ **Équivalent étranger** : hapticity.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

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 ». ◆ **Équivalent étranger** : helicity.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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^{er} mars 2002.

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^{er} mars 2002.

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 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.

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 ^1H (« 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.

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 tertibutyle 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.

hypsochrome, adj.

♦ **Domaine** : Chimie/Spectroscopie. ♦ **Antonyme** : bathochrome, adj. ♦ **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.

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 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.

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** : résonance, structure limite. ♦ **Équivalent étranger** : bond order.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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 PH_3 ou PH_5 ou dans leurs dérivés. ♦ **Voir aussi** : structure fondamentale. ♦ **Équivalent étranger** : bonding number.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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.

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.

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^{er} mars 2002.

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.

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.

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^{er} mars 2002.

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.

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.

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, liaison équatoriale.
- ◆ **Équivalent étranger** : axial bond.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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 », considérée comme équivalente, n'est pas recommandée. **2.** On peut citer comme

exemple la liaison N-B dans $\text{H}_3\text{N-BF}_3$. ♦ **Voir aussi** : adduit.
♦ **Équivalent étranger** : coordination bond.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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, liaison de type beaupré.
♦ **Équivalent étranger** : flagpole.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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, liaison axiale. ◆ **Équivalent étranger** : equatorial bond.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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. ◆ **Équivalent étranger** : ligand.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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 »

antérieurement utilisée n'est plus recommandée. ♦ **Voir aussi** : angle de contact, bord de Plateau, tension de ligne. ♦ **Équivalent étranger** : contact line.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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^{er} mars 2002.

longueur caractéristique

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

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

longueur de cohérence

♦ **Domaine** : Chimie/Chimie physique. ♦ **Équivalent étranger** : coherence length.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

longueur de Debye

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

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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.

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.

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.

lyophobe, adj.

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

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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^{er} mars 2002.

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** : unité constitutive.

◆ **Équivalent étranger** : macromolecule, polymer molecule.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

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, résonance. ◆ **Équivalent étranger** : mesomerism.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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.

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.

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.

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.

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 aussi « pincements ». ◆ **Équivalent étranger** : squeezing mode.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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. ◆ **Équivalent étranger** : surface shear modulus.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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.

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. ◆ **Équivalent étranger** : dilational elasticity modulus.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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.

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.

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.

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^{er} mars 2002.

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.

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, cuve de Langmuir, cuve de préparation en continu, séquence de Langmuir, sous-phase. ◆ **Équivalent étranger** : floating monolayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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.

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** : monocouche composite. ◆ **Équivalent étranger** : compound monolayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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-isomérie 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^{er} mars 2002.

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^{er} mars 2002.

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, motif configurationnel, régulier. ◆ **Équivalent étranger** : stereorepeating unit.

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

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^{er} mars 2002.

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.

multicouche alternée

◆ **Domaine** : Chimie/Chimie physique. ◆ **Définition** : Tout empilement où alternent des monocouches solides chimiquement différentes.

◆ **Voir aussi** : film. ◆ **Équivalent étranger** : alternate multilayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

multicouche alternée centrosymétrique

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

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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.
- ◆ **Équivalent étranger** : paired multilayer.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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.

nœud de réticulation

◆ **Domaine** : Chimie/Polymères. ◆ **Définition** : Site d'une macromolécule d'où partent au moins quatre chaînes et qui résulte de réactions ou d'interactions entre des macromolécules préexistantes.

◆ **Note** : Le site peut être un atome, un groupe d'atomes ou un certain nombre de points de ramification reliés par des liaisons ou des groupes d'atomes. ◆ **Voir aussi** : chaîne, macromolécule, réticulation.

◆ **Équivalent étranger** : crossing point.

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

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.

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 équivalente « nom semi-trivial » est

déconseillé. ♦ **Équivalent étranger** : semi-systematic name, semi-trivial name.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

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 processus de ce type. ◆ **Note** : Ce terme est également employé comme substantif. Exemple : l'anion 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.

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 processus de ce type. ◆ **Note** : **1.** Ce terme est également employé comme substantif. Exemple : l'ion OH^- peut être le nucléophile dans l'hydrolyse d'un chlorure d'alkyle. **2.** Les réactifs nucléophiles sont des bases de Lewis. ◆ **Voir aussi** : électrophile. ◆ **Équivalent étranger** : nucleophile (n.), nucleophilic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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. ◆ **Équivalent étranger** : oligomer.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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^{er} mars 2002.

orbitale, n.f.

◆ **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. ◆ **Note** : Forme elliptique de l'expression « fonction d'onde orbitale ». ◆ **Voir aussi** : conjugaison, hyper-conjugaison, résonance. ◆ **Équivalent étranger** : orbital.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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.

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.

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.

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** : photosensitizer (GB), photosensitizer (EU).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

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^{er} mars 2002.

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^{er} mars 2002.

polydenté, 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 ». ◆ **Équivalent étranger** : polydentate.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

polymère, n.m.

◆ **Domaine** : Chimie/Chimie macromoléculaire. ◆ **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.

polymère à blocs

◆ **Domaine** : Chimie/Polymères. ◆ **Définition** : Polymère dont les macro-molécules 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^{er} mars 2002.

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^{er} mars 2002.

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^{er} mars 2002.

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^{er} mars 2002.

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^{er} mars 2002.

polymérisation, n.f.

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

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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^{er} mars 2002.

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.

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^{er} mars 2002.

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.

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 » antérieurement utilisée n'est plus recommandée. ◆ **Équivalent étranger** : Laplace pressure.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

processus par étapes

◆ **Domaine** : Chimie. ◆ **Équivalent étranger** : stepwise process.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

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.

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** : Ce mode de projection est utilisé essentiellement dans le domaine des sucres, des aminoacides et des composés apparentés où le placement à droite ou à gauche des substituants OH ou NH₂ (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.

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.

protium, n.m.

◆ **Domaine** : Chimie. ◆ **Définition** : Dénomination de l'atome ^1H . ◆ **Note** : **1.** Le nom « hydrogène » désigne le mélange à l'état naturel des isotopes ^1H , ^2H et ^3H ; il est également utilisé lorsqu'il n'est pas nécessaire de distinguer les divers isotopes. **2.** Les isotopes ^2H et ^3H 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.

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** : composé racémique, conglomerat racémique, énantiomère. ◆ **Équivalent étranger** : racemate, racemic (adj.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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 : CH₃·). **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.

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.

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.

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, HNO_3 est le réactif et le cation 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.

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.

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.

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.

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.

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.

réaction péricyclique

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

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

réarrangement dégénéré

- ◆ **Domaine** : Chimie. ◆ **Définition** : Réarrangement limité à un échange de liaisons interatomiques dans la molécule, sans modification des positions relatives des atomes. ◆ **Note** : Un tel réarrangement peut être détecté par marquage isotopique ou par des techniques de résonance magnétique dynamique. ◆ **Voir aussi** : entité fluctuante, tautomérie de valence. ◆ **Équivalent étranger** : degenerate rearrangement.

Source : *Journal officiel* du 8 octobre 2003.

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.

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.

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 stéréoisomères 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.

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^{er} mars 2002.

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.

remplissage d'une colonne de chromatographie

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

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

remplissage d'une colonne de distillation

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

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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^{er} mars 2002.

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.

réticulation, n.f.

◆ **Domaine** : Chimie/Chimie macromoléculaire. ◆ **Définition** : Formation d'un réseau tridimensionnel par création de liaisons entre les chaînes macromoléculaires d'un polymère. ◆ **Équivalent étranger** : cross-linkage, cross-linking.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

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^{er} mars 2002.

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^{er} mars 2002.

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.

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.

sous-phase, n.f.

◆ **Domaine** : Chimie/Chimie physique. ◆ **Définition** : Liquide sur lequel flotte une monocouche ou un film. ◆ **Voir aussi** : monocouche flottante.

◆ **Équivalent étranger** : subphase.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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^{er} mars 2002.

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, isomérisme *cis-trans*.

◆ **Équivalent étranger** : stereodescriptor.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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 stéréoisomérisation. ◆ **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. ◆ **Équivalent étranger** : stereogenic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

stéréohétérotopes, adj.

◆ **Domaine** : Chimie/Stéréochimie. ◆ **Synonyme** : stéréohétérotopique,

adj. ◆ **Définition** : Se dit d'atomes ou de groupes d'atomes soit énantiotopes, soit diastéréotopes. ◆ **Voir aussi** : diastéréotopes, énantiotopes, homotopes. ◆ **Équivalent étranger** : stereoheterotopic.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

stéréoisomère, n.m. ou adj.

◆ **Domaine** : Chimie/Stéréochimie. ◆ **Synonyme** : stéréoisomérique,

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 « 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.

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^{er} mars 2002.

stéréosélectif, -ive, adj.

♦ **Domaine** : Chimie/Stéréochimie. ♦ **Définition** : Se dit d'un processus qui conduit à la formation prédominante d'un stéréo-isomère plutôt que d'un autre. ♦ **Voir aussi** : synthèse asymétrique, synthèse stéréosélective. ♦ **Équivalent étranger** : stereoselective.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

stéréosélectivité, n.f.

◆ **Domaine** : Chimie/Stéréochimie. ◆ **Définition** : Formation prédominante d'un stéréo-isomère plutôt que d'un autre dans une réaction chimique. ◆ **Note** : **1.** Lorsque les stéréo-isomères sont des énantiomères, le phénomène est appelé « énantiosélectivité ». **2.** Lorsque les stéréo-isomères sont des diastéréo-isomères, le phénomène est appelé « diastéréosélectivité ». ◆ **Voir aussi** : diastéréo-isomère, énantiomère, induction asymétrique, stéréo-isomère, synthèse asymétrique. ◆ **Équivalent étranger** : stereoselectivity.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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 synonyme « 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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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^{er} mars 2002.

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. ◆ **Voir aussi** :

synthèse stéréosélective. ♦ **Équivalent étranger** : asymmetric synthesis.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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** : synthèse asymétrique. ♦ **Équivalent étranger** : stereoselective synthesis.

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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. ◆ **Voir aussi** : synthèse combinatoire. ◆ **Équivalent étranger** : building block, synthon.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

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^{er} mars 2002.

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^{er} mars 2002.

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⁻ 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.

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.

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.

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.

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^{er} mars 2002.

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 Cl_3CBr 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^{er} mars 2002.

tensio-actif, adj.

◆ **Domaine** : Chimie. ◆ **Synonyme** : surfactif, 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** : **1.** Forme abrégée de l'expression « agent tensio-actif ». **2.** Ce terme est également employé comme nom. Exemple : les savons sont des tensio-actifs. ◆ **Équivalent étranger** : surface active agent (n.), surfactant (n. ou adj.).

Source : *Journal officiel* du 18 avril 2001.

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.

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.

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.

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.

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.

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.

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. ♦ **Équivalent étranger** : topomer.

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

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. ◆ **Équivalent étranger** : topomerisation (GB), topomerization (EU).

Source : *Journal officiel* du 22 septembre 2005.

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.

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.

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, transfert intramoléculaire. ◆ **Équivalent étranger** : chain transfer.

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

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, transfert vertical d'une monocouche. ◆ **Équivalent étranger** : horizontal lifting.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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^{er} mars 2002.

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, transfert horizontal d'une monocouche. ◆ **Équivalent étranger** : vertical dipping.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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.

unité configurationnelle

◆ **Domaine** : Chimie/Polymères-Stéréochimie. ◆ **Définition** : Unité constitutive possédant un ou plusieurs sites de stéréo-isomérie définie.

◆ **Voir aussi** : unité constitutive. ◆ **Équivalent étranger** : configurational unit.

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

unité configurationnelle élémentaire

◆ **Domaine** : Chimie/Polymères-Stéréochimie. ◆ **Définition** : Motif constitutif dont la configuration est définie en un site de stéréo-isomérisation 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, unité configurationnelle. ◆ **Équivalent étranger** : configurational base unit.

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

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. ◆ **Équivalent étranger** : constitutional unit.

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

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, unité constitutive. ◆ **Équivalent étranger** : monomeric unit, monomer unit.

Source : *Journal officiel* du 1^{er} mars 2002.

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. ◆ **Équivalent étranger** : surface shear viscosity.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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. ♦ **Équivalent étranger** : surface dilational viscosity.

Source : *Journal officiel* du 15 juin 2003.

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.

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

Sont présentés en **caractères gras** les termes publiés par la Commission générale de terminologie et de néologie qui font l'objet d'une fiche terminologique.

Sont présentés en caractères maigres les termes qui apparaissent seulement en **Note** ou en **Définition**.

Sont présentés en *italique maigre* les équivalents étrangers.

<i>absolute configuration</i>	28
<i>achiral</i>	5
achiral, -e	5
acide conjugué	Voir base de Brønsted
acide de Brønsted	5
acide de Lewis	6
acide dur	6
acide mou	7
activité optique	7
<i>adduct</i>	8
adduit	8
<i>adsorbed layer</i>	40
affaissement d'une monocouche	8
agent tensio-actif	Voir tensio-actif
alkylation	8, 9
<i>alternate multilayer</i>	100
<i>alternating copolymer</i>	38
<i>ambident</i>	9
ambident, -e	9
amphiphile	9
<i>amphiphilic</i>	9
analyse à la touche	Voir touche
analyse rétrosynthétique	Voir synthon
<i>anchimeric assistance</i>	12

angle de contact	10
angle de torsion	10
<i>anomer</i>	11
anomère	11
<i>anomeric</i>	11
anomérique	Voir anomère
<i>anticlinal conformation</i>	30
<i>antiperiplanar conformation</i>	30
antipode optique	Voir énantiomère
<i>aromatic</i>	11
aromatique	11
assistance anchimère	12
<i>asymmetric film</i>	67
<i>asymmetric induction</i>	80
<i>asymmetric synthesis</i>	137
<i>atactic</i>	12
atactique	12
<i>atropisomer</i>	13
atropisomère	13
autoassemblage bidimensionnel	13
autocondensation	13
<i>axial bond</i>	84
<i>backbiting</i>	148
<i>backbone</i>	20

barrière de rotation	14
base conjuguée	Voir acide de Brønsted
base de Brønsted	14
base de Lewis	14
base dure	15
base molle	15
<i>batch reactor</i>	119
bathochrome	16
<i>bathochromic</i>	16
<i>bending mode</i>	93
bicaténaire	16
bicouche	16
<i>bilayer</i>	16
<i>black film</i>	68
blindage	17
bloc	18
<i>block</i>	18
<i>block copolymer</i>	38
<i>block polymer</i>	110
<i>boat conformation</i>	32
<i>bonding number</i>	80
<i>bond order</i>	80
bord de Plateau	18
<i>bowsprit</i>	85

<i>Brønsted acid</i>	5
<i>Brønsted base</i>	14
<i>buffer</i>	139
<i>building block</i>	138
<i>cage compound</i>	23
<i>canonical form</i>	Voir structure limite
capteur	19
centre chiral	19
<i>centrosymmetric multilayer</i>	101
<i>chain</i>	20
chaîne	20
<i>chaîne latérale</i>	Voir chaîne principale
chaîne principale	20
<i>chain polymerisation</i>	113
<i>chain polymerization</i>	113
<i>chain reaction</i>	121
<i>chain transfer</i>	147
<i>chair conformation</i>	33
<i>characteristic length</i>	87
<i>chelate</i>	21
chélate	21
<i>chelation</i>	21
chélation	21
<i>chélétrope</i>	Voir réaction chélotrope

<i>cheletropic reaction</i>	120
<i>chelotropic reaction</i>	120
<i>chemical shift</i>	46
<i>chemical species</i>	63
chimie médicolégale	21
<i>chiral</i>	22
chiral, -e	22
<i>chiral center</i>	19
<i>chiral centre</i>	19
chiralité	22
<i>chirality</i>	22
<i>chiroptic</i>	22
<i>chiroptical</i>	22
chiroptique	22
chromophore	23
<i>chromophoric</i>	23
<i>CIP rule</i>	123
<i>cis-trans isomerism</i>	82
clathrate	23
<i>close packing</i>	56
<i>co-amphiphilic compound</i>	26
coégalement	24
cœur dendritique	Voir dendrimère
<i>coherence length</i>	87

<i>combinatorial synthesis</i>	137
<i>common black film</i>	69
<i>complex</i>	24
complexe	24
composé d'inclusion	24
composé en couronne	25
composé méso	25
composé racémique	26
composé semi-amphiphile	26
<i>compound monolayer</i>	97
condensation	27
condensation croisée	27
conditions drastiques	28
configuration	28
configuration absolue	28
<i>configurational</i>	29
<i>configurational base unit</i>	149
<i>configurational repeating unit</i>	98
<i>configurational sequence</i>	127
<i>configurational unit</i>	149
configurationnel	29
configuration relative	29
conformation	29
<i>conformational</i>	34

conformation anticlinale	30
conformation antipériplanaire	30
conformation croisée	31
conformation décalée	31
conformation éclipsée	32
conformation en bateau	32
conformation en bateau-croisé	Voir conformation croisée
conformation en chaise	33
conformation en cuvette	33
conformation flexible	Voir conformation croisée
conformation gauche	34
conformationnel	34
conformation synclinale	34
conformation synpériplanaire	35
conformation torsadée	Voir conformation croisée
<i>conformer</i>	35
conformère	35
conglomérat racémique	36
conjugaison	36
<i>conjugation</i>	36
<i>constitution</i>	37
<i>constitutional repeating unit</i>	99
<i>constitutional sequence</i>	127
<i>constitutional unit</i>	149

constitution d'une entité moléculaire	37
<i>contact angle</i>	10
<i>contact line</i>	87
<i>continuous trough</i>	43
<i>contributing structure</i>	133
conversion intersystèmes	37
coordonat	Voir ligand
<i>coordination bond</i>	85
<i>coordination number</i>	79
coordinence	Voir indice de coordination
<i>copolymer</i>	37
copolymère	37
copolymère à blocs	38
copolymère aléatoire	38
copolymère alterné	38
copolymère greffé	39
copolymère statistique	39
<i>copolymerisation</i>	39
copolymérisation	39
<i>copolymerization</i>	39
<i>coronand</i>	25
<i>coronate</i>	25
<i>co-spreading</i>	24
couche	40

couche adsorbée		40
couche interfaciale		40
couche monomoléculaire		41
coupleur		41
<i>covalent bond</i>		84
crystallite bidimensionnelle		41
<i>critical film thickness</i>		60
<i>critical wavelength</i>		88
croisement intersystèmes	Voir conversion intersystèmes	
<i>cross-condensation</i>		27
<i>crossed condensation</i>		27
<i>crossing point</i>		102
<i>cross-linkage</i>		126
<i>cross-linking</i>		126
<i>crown compound</i>		25
<i>CRU</i>		99
cryptand		42
cryptate		42
cuve continue	Voir cuve de préparation en continu	
cuve de Langmuir		42
cuve de préparation en continu		43
cycloaddition		43
cyclophane		44
<i>deactivation</i>		49

<i>Debye length</i>	88
décroissance radioactive	44
dédoublément d'un racémique	44
<i>degenerate rearrangement</i>	122
degré de polymérisation	45
<i>degree of polymerisation</i>	45
<i>degree of polymerization</i>	45
demi-vie	45
démouillage	45
<i>dendrimer</i>	46
dendrimère	46
dendron	46
déplacement chimique	46
<i>depolymerisation</i>	47
dépolymérisation	47
<i>depolymerization</i>	47
dépôt à la tournette	47
dépôt par étalement	47
dépôt par trempage	48
dépropagation	48
désaccord de réseau	49
désactivation	49
désactif	49
désintégration radioactive	50

deutérium	Voir protium	
deutéron	Voir hydron	
<i>dewetting</i>		45
dextrogyre		50
<i>dextrorotatory</i>		50
<i>diastereoisomer</i>		51
diastéréo-isomère		50
<i>diastereoisomeric</i>		51
diastéréo-isomérisation	Voir diastéréo-isomère	
<i>diastereomer</i>		51
diastéréomère	Voir diastéréo-isomère	
<i>diastereomeric</i>		51
diastéréosélectif, -ive		51
<i>diastereoselective</i>		51
diastéréosélectivité	Voir stéréosélectivité	
diastéréotope		51
<i>diastereotopic</i>		52
diastéréotopique	Voir diastéréotope	
<i>dilational elasticity modulus</i>		94
<i>dimple</i>		72
<i>dip coating</i>		48
<i>disjoining pressure</i>		114
dismutation		52
dispersion rotatoire optique		52

<i>disproportionation</i>	52
double couche	52
<i>double layer</i>	53
<i>double-strand</i>	16
<i>drastic conditions</i>	28
durée de vie d'un film	53
échelle (en)	53
<i>eclipsed conformation</i>	32
effet inducteur	Voir effet inductif
effet inductif	53
effet isotopique	54
effet Marangoni	54
effet mésomère	54
<i>electrocyclic reaction</i>	120
<i>electrofugal</i>	55
<i>electrofuge</i>	55
électrofuge	55
<i>electron dot structure</i>	70
électronégatif	Voir électronégativité
électronégativité	55
<i>electronegativity</i>	55
<i>electrophile</i>	56
électrophile	56
<i>electrophilic</i>	56

<i>elementary reaction</i>	121
élimination chélotrope	Voir réaction chélotrope
empilement	56
<i>empirical formula</i>	70
empreinte moléculaire	56
<i>emulsion film</i>	68
<i>enantiomer</i>	57
énantiomère	57
<i>enantiomeric</i>	57
<i>enantiomeric resolution</i>	44
énantiomérique	Voir énantiomère
<i>enantiomer resolution</i>	44
énantiomorphe	57
<i>enantiomorphic</i>	57
énantiomorphique	Voir énantiomorphe
énantiosélectif, -ive	58
<i>enantioselective</i>	58
énantiosélectivité	Voir stéréosélectivité
énantiotope	58
<i>enantiotopic</i>	59
énantiotopique	Voir énantiotope
<i>endergonic</i>	59
endergonique	59
<i>end-group</i>	73

endothermique	Voir endergonique
énergie de résonance	Voir résonance
entité fluctuante	59
entité moléculaire	60
entité réagissante	60
épaisseur critique d'un film	60
épaisseur efficace de la couche interfaciale	61
épaisseur équivalente d'un film	61
<i>epimer</i>	61
épimère	61
<i>epimeric</i>	61
épimérique	Voir épimère
<i>epimerisation</i>	62
épimérisation	62
<i>epimerization</i>	62
épitaxie	62
<i>epitaxy</i>	62
<i>epitope</i>	62
épitope	62
<i>equatorial bond</i>	86
espèce chimique	63
étape cinétiquement déterminante	
	Voir étape cinétiquement limitante
étape cinétiquement limitante	63

étape d'amorçage	Voir réaction en chaîne	
étape de propagation	Voir réaction en chaîne	
étape de terminaison	Voir réaction en chaîne	
état excité		63
état fondamental		64
état stationnaire		64
<i>excimer</i>		64
excimère		64
<i>exciplex</i>		65
exciplexe		65
<i>excited state</i>		63
<i>exergonic</i>		65
exergonique		65
exothermique	Voir exergonique	
extensif, -ive		66
<i>extensive</i>		66
extincteur		66
film		66
film asymétrique		67
film de Langmuir-Blodgett		67
film de mouillage		67
film de mousse		68
film d'émulsion		68
film de suspension		68

<i>film elasticity modulus</i>	95
<i>film equivalent thickness</i>	61
film LB	Voir film de Langmuir-Blodgett
<i>film lifetime</i>	53
film noir	68
film noir de Newton	69
film noir ordinaire	69
film plan	69
<i>film spontaneous rupturing</i>	126
film symétrique	69
<i>film tension</i>	144
<i>Fischer projection</i>	116
<i>flagpole</i>	85
<i>flash photolysis</i>	107
<i>floating monolayer</i>	97
<i>fluxional entity</i>	59
<i>foam film</i>	68
fonction d'onde orbitale	Voir orbitale
<i>forensic chemistry</i>	21
forme canonique	Voir structure limite
formule brute	70
formule de Lewis	70
formule développée	71
formule moléculaire	71

formule stéréochimique	72
fossette	72
<i>fullerene</i>	73
fullerène	72
<i>gauche conformation</i>	34
<i>Gibbs elasticity modulus</i>	94
<i>graft copolymer</i>	39
<i>graft polymer</i>	111
<i>ground state</i>	64
groupe	Voir radical
groupe terminal	73
<i>guest molecule</i>	95
<i>half-life</i>	45
halochromie	73
<i>halochromism</i>	73
<i>handedness</i>	22
hapticité	74
<i>hapticity</i>	74
<i>hard acid</i>	6
<i>hard base</i>	15
hélice droite	Voir hélicité
hélice gauche	Voir hélicité
hélicité	74
<i>helicity</i>	74

hétéro-épitaxie	74
<i>heteroepitaxy</i>	74
hétérofilm	75
<i>heterolayer</i>	75
hétérolyse	75
<i>heterolysis</i>	75
<i>hit</i>	146
homo-épitaxie	75
<i>homoepitaxy</i>	75
homofilm	76
<i>homolayer</i>	76
homolyse	76
<i>homolysis</i>	76
<i>homopolymer</i>	76
homopolymère	76
<i>homopolymerisation</i>	77
homopolymérisation	77
<i>homopolymerization</i>	77
homotope	77
<i>homotopic</i>	77
homotopique	Voir homotope
<i>horizontal lifting</i>	147
<i>host molecule</i>	95
hydrogène	Voir protium

hydron	77, 78
hyperconjugaison	78
<i>hyperconjugation</i>	78
hypsochrome	78
<i>hypsochromic</i>	78
<i>inclusion complex</i>	25
<i>inclusion compound</i>	25
indice de coordination	79
indice de liaison	79
indice de valence formelle	80
indice d'haptacité	Voir haptacité
induction asymétrique	80
<i>inductive effect</i>	53
intensif, -ive	81
<i>intensive</i>	81
<i>interfacial layer</i>	40
<i>interfacial layer effective thickness</i>	61
<i>interfacial tension</i>	144
<i>intersystem crossing</i>	37
<i>irregular</i>	81
irrégulier, -ière	81
<i>isomer</i>	81
isomère	81
isomère énantiomorphe	Voir énantiomère

<i>isomeric</i>	81
isomérisation cis-trans	82
<i>isotactic</i>	83
isotactique	82
<i>isotope effect</i>	54
<i>isotopic effect</i>	54
<i>isotopomer</i>	83
isotopomère	83
<i>ladder</i>	53
<i>Langmuir-Blodgett film</i>	67
<i>Langmuir-Blodgett method</i>	92
<i>Langmuir sequence</i>	128
<i>Langmuir trough</i>	43
<i>Laplace pressure</i>	114
<i>lattice mismatch</i>	49
<i>layer</i>	40
<i>LB film</i>	67
<i>LB method</i>	92
<i>legal chemistry</i>	21
lévogyre	83
<i>levorotatory</i>	83
<i>Lewis acid</i>	6
<i>Lewis base</i>	15
<i>Lewis formula</i>	70

<i>Lewis structure</i>	70
liaison axiale	84
liaison covalente	84
liaison de coordination	84
liaison de type beaupré	85
liaison de type mât	85
liaison équatoriale	86
ligand	86
ligne de contact	86
linéaire	87
<i>linear</i>	87
<i>line formula</i>	71
<i>line tension</i>	143
<i>linker</i>	41
longueur caractéristique	87
longueur de cohérence	87
longueur de Debye	88
longueur d'onde critique	88
lubrifiant moléculaire	88
lyophile	89
<i>lyophilic</i>	89
lyophobe	89
<i>lyophobic</i>	89
macrocycle	89

<i>macromolecule</i>	90
macromolécule	90
<i>main chain</i>	20
<i>Marangoni effect</i>	54
marqueur de spin	90
matrice moléculaire bidimensionnelle	91
MC	Voir motif constitutif
<i>meso-compound</i>	26
<i>mesomeric effect</i>	54
mésomérie	91
<i>mesomerism</i>	91
mésotartrique	Voir composé méso
métathèse	92
<i>metathesis</i>	92
méthode de Langmuir-Blodgett	92
méthode LB	Voir méthode de Langmuir-Blodgett
méthode par blocage d'écoulement	
	Voir méthode par blocage de flux
méthode par blocage de flux	93
méthode par écoulement interrompu	
	Voir méthode par blocage de flux
<i>mixed monolayer</i>	96
mode de flexion d'un film	93
mode péristaltique d'un film	93

module de cisaillement de surface	94
module d'élasticité de Gibbs	94
module d'élasticité d'extension de surface	94
module d'élasticité d'un film	95
<i>molecular entity</i>	60
<i>molecular formula</i>	71
<i>molecular lubricant</i>	88
<i>molecular print</i>	56
<i>molecular recognition</i>	123
<i>molecular replica</i>	56
molécule hôte	95
molécule incluse	95
monocaténaire	96
monocouche	Voir couche monomoléculaire
monocouche composite	96
monocouche flottante	97
monocouche organisée	97
monocouche recomposée	97
<i>monodisperse polymer</i>	112
<i>monolayer collapse</i>	8
<i>monomer</i>	98
monomère	98
<i>monomeric</i>	98
<i>monomeric unit</i>	150

<i>monomer unit</i>	150
<i>monomolecular layer</i>	41
motif configurationnel	98
motif constitutif	99
motif de stéréorépétition	99
multicaténaire	100
<i>multicomponent monolayer</i>	96
multicouche	100
multicouche alternée	100
multicouche alternée centrosymétrique	101
multicouche alternée deux par deux	101
<i>multilayer</i>	100
<i>multi-strand</i>	100
mutarotation	101
<i>network</i>	125
<i>Newman projection</i>	117
<i>Newton black film</i>	69
nœud de réticulation	102
nombre de coordination	Voir indice de coordination
nom fondamental	102
nom semi-systématique	102
nom systématique	103
nom trivial	103
<i>non-uniform polymer</i>	111

<i>nucleofugal</i>	104
<i>nucleofuge</i>	104
nucléofuge	104
<i>nucleophile</i>	104
nucléophile	104
<i>nucleophilic</i>	104
<i>oligomer</i>	105
oligomère	105
<i>oligomerisation</i>	105
oligomérisation	105
<i>oligomerization</i>	105
<i>one-pot reaction</i>	121
<i>optical activity</i>	7
<i>optical rotation</i>	113
<i>orbital</i>	106
orbitale	106
ordre de liaison	Voir indice de liaison
<i>organized monolayer</i>	97
<i>packing</i>	124, 125
<i>paired multilayer</i>	101
paramètre d'étalement d'un liquide sur un support	106
<i>parent name</i>	102
<i>parent structure</i>	133
passage intersystèmes	Voir conversion intersystèmes

<i>pericyclic reaction</i>	122
période d'un nucléide radioactif	Voir demi-vie
photolyse	107
photolyse éclair	107
<i>photolysis</i>	107
photosensibilisateur	107
<i>photosensitiser</i>	107
<i>photosensitizer</i>	107
piège	108
piégeage	108
pincement	Voir mode péristaltique d'un film
<i>planar film</i>	69
<i>Plateau border</i>	18
polyaddition	108
polycondensation	109
<i>polydentate</i>	109
polydenté	109
<i>polydisperse polymer</i>	111
<i>polymer</i>	110
polymère	110
polymère à blocs	110
polymère à stéréoblocs	110
polymère greffé	111
polymère monodispersé	Voir polymère uniforme

polymère non uniforme	111
polymère polydispersé	Voir polymère non uniforme
polymère uniforme	112
<i>polymeric</i>	110
<i>polymerisation</i>	112
polymérisation	112
polymérisation en chaîne	112
<i>polymerization</i>	112
<i>polymer molecule</i>	90
pouvoir rotatoire	113
<i>pre-polymer</i>	114
prépolymère	114
<i>pre-polymeric</i>	114
pression de disjonction	114
pression de Laplace	114
processus par étapes	115
<i>prochiral</i>	115
prochiral, -e	115
prochiralité	115
<i>prochirality</i>	115
projection cunéiforme	116
projection de Fischer	116
projection de Newman	117
projection en triangles	Voir projection cunéiforme

protium	117
proton	Voir hydron
<i>protonic acid</i>	5
<i>quencher</i>	49, 66
<i>quenching</i>	49
<i>racemate</i>	118
<i>racemic</i>	118
<i>racemic compound</i>	26
<i>racemic conglomerate</i>	36
racémique	118
radical	118, 119
radicalaire	119
<i>radioactive decay</i>	44
<i>radioactive disintegration</i>	50
<i>random copolymer</i>	38
<i>rate-controlling step</i>	63
<i>rate-determining step</i>	63
<i>rate-limiting step</i>	63
réacteur discontinu	119
réactif	119
réaction chélotrope	120
réaction électrocyclique	120
réaction élémentaire	121
réaction en chaîne	121

réaction monotope	121
réaction péricyclique	122
<i>reactive</i>	119
<i>reactive entity</i>	60
<i>reagent</i>	119
réarrangement dégénéré	122
réarrangement sigmatropique	122
reconnaissance moléculaire	123
règles séquentielles	123
<i>regular</i>	124
régulier, -ière	124
relargage	124
<i>relative configuration</i>	29
remplissage d'une colonne de chromatographie	124
remplissage d'une colonne de distillation	125
réseau	125
<i>resonance</i>	125
résonance	125
réticulation	126
<i>rotamer</i>	126
rotamère	126
<i>rotational barrier</i>	14
<i>rotatory dispersion</i>	52
rupture spontanée d'un film	126

<i>salting-out</i>	124
<i>scale</i>	87
<i>scavenger</i>	19
<i>screening</i>	17
<i>self-condensation</i>	13
<i>semi-systematic name</i>	103
<i>semi-trivial name</i>	103
séquence configurationnelle	127
séquence constitutive	127
séquence de Langmuir	128
<i>sequence rule</i>	123
<i>shielding</i>	17
<i>sigmatropic rearrangement</i>	123
<i>single-strand</i>	96
<i>skew conformation</i>	31
<i>soft acid</i>	7
<i>soft base</i>	15
solvolyse	128
<i>solvolysis</i>	128
sous-phase	129
<i>specific rotation</i>	113
<i>spin coating</i>	47
<i>spin label</i>	90
spiro-	129

<i>spreading method</i>	47
<i>spreading parameter</i>	106
<i>squeezing mode</i>	93
<i>stacking</i>	56
<i>staggered conformation</i>	31
<i>stationary state</i>	64
<i>statistical copolymer</i>	39
<i>stepwise process</i>	115
<i>stereoblock polymer</i>	111
<i>stereochemical formula</i>	72
stéréodescripteur	129
<i>stereodescriptor</i>	129
stéréogène	130
<i>stereogenic</i>	130
stéréogénique	Voir stéréogène
stéréohétérotope	130
<i>stereoheterotopic</i>	130
stéréohétérotopique	Voir stéréohétérotope
<i>stereoisomer</i>	131
stéréo-isomère	130
<i>stereoisomeric</i>	131
stéréo-isomérique	Voir stéréo-isomère
stéréomère	Voir stéréo-isomère
<i>stereoregular</i>	131

stéréorégulier, -ière	131
<i>stereorepeating unit</i>	99
stéréosélectif, -ive	131
<i>stereoselective</i>	131
<i>stereoselective synthesis</i>	137
stéréosélectivité	132
<i>stereoselectivity</i>	132
stéréospécificité	132
<i>stereospecificity</i>	132
<i>stopped-flow method</i>	93
<i>strain</i>	143
structure de Lewis	Voir formule de Lewis
structure fondamentale	133
structure limite	133
<i>subphase</i>	129
substituant	Voir radical
<i>superacid</i>	134
superacide	134
<i>superlattice</i>	134
super-réseau	134
<i>suprafacial</i>	134
suprafacial, -e	134
supramoléculaire	135
<i>supramolecular</i>	135

<i>supramolecule</i>	135
supramolécule	135
<i>surface active agent</i>	142
surface de tension	135
<i>surface dilational viscosity</i>	151
<i>surface of tension</i>	135
<i>surface shear modulus</i>	94
<i>surface shear viscosity</i>	150
<i>surface tension</i>	145
<i>surfactant</i>	142
surfactif	Voir tensio-actif
<i>suspension film</i>	68
<i>symmetric film</i>	69
<i>synclinal conformation</i>	35
<i>syndiotactic</i>	136
syndiotactique	136
<i>synperiplanar conformation</i>	35
synthèse asymétrique	136
synthèse combinatoire	137
synthèse diastéréosélective	Voir synthèse asymétrique
synthèse énantiosélective	Voir synthèse asymétrique
synthèse stéréosélective	137
synthon	138
<i>systematic name</i>	103

systeme conjugué	Voir conjugaison
<i>tactic</i>	139
tacticité	138
<i>tacticity</i>	138
tactique	139
tampon	139
<i>tautomer</i>	140
tautomère	140
<i>tautomeric</i>	140
tautomérie de valence	140
taux de transfert	141
<i>telechelic</i>	141
téléchélique	141
<i>telomerisation</i>	142
téломérisation	142
<i>template</i>	91
tensio-actif	142
tension	143
tension de ligne	143
tension d'un film	144
tension interfaciale	144
tension superficielle	144
thermolyse	145
<i>thermolysis</i>	145

<i>topomer</i>	145
topomère	145
<i>topomerisation</i>	146
topomérisation	146
<i>topomerization</i>	146
<i>torsion angle</i>	10
touche	146
traitement conclusif	147
traitement final	Voir traitement conclusif
<i>transfer ratio</i>	141
transfert de chaîne	147
transfert horizontal d'une monocouche	147
transfert intramoléculaire	148
transfert vertical d'une monocouche	148
<i>transient</i>	148
<i>transition zone</i>	151
transitoire	148
<i>trap</i>	108
<i>trapping</i>	108
tritium	Voir protium
triton	Voir hydron
<i>trivial name</i>	103
<i>tub conformation</i>	33
<i>twist conformation</i>	31

<i>two-dimensional crystallite</i>	41
<i>two-dimensional molecular pattern</i>	91
<i>two-dimensional self-assembling</i>	13
<i>uniform polymer</i>	112
unité configurationnelle	148
unité configurationnelle élémentaire	149
unité constitutive	149
unité monomère	150
<i>unzipping</i>	48
<i>valence tautomerism</i>	140
<i>vertical dipping</i>	148
viscosité de cisaillement de surface	150
viscosité d'extension de surface	150
<i>wegde projection</i>	116
<i>wetting film</i>	67
<i>work up</i>	147
zone de transition d'un film	151
zwitterion	151

Comment se procurer les fascicules

Fascicules disponibles :

- Cent termes français
- Vocabulaire de la défense
- Vocabulaire de l'audiovisuel et de la communication
- Vocabulaire de l'économie et des finances
- Vocabulaire de l'équipement, des transports et du tourisme
- Vocabulaire de l'ingénierie nucléaire
- Vocabulaire des techniques de l'information et de la communication
- Vocabulaire du pétrole et du gaz

Le texte de ces fascicules est reproductible sans restriction.

Il peut être téléchargé à partir du site de la délégation générale à la langue française et aux langues de France.

Ces fascicules font partie d'une collection. Ils sont disponibles gratuitement à l'adresse ci-dessous :

Ministère de la Culture et de la Communication
Délégation générale à la langue française et aux langues de France
6, rue des Pyramides, 75001 Paris

Courriel : terminologie.dgllff@culture.gouv.fr

Internet : www.dgllf.culture.gouv.fr



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

6, rue des Pyramides, 75001 Paris

Téléphone 01 40 15 73 00

Télécopie 01 40 15 36 76

Courriel : dglff@culture.gouv.fr

Internet : www.dglff.culture.gouv.fr