

# **7. Glossaire et abréviations**



## 7. Glossaire et abréviations

N.B. : Les définitions ci-après n'engagent pas les auteurs, elles visent uniquement à faciliter la compréhension de la présente publication.

### A

<b>Absorption</b>	Engloutissement d'un gaz ou d'un liquide par un solide ou un liquide. La substance absorbée disparaît dans la masse du matériel.
<b>Acide chlorhydrique (HCl)</b>	Régule – en fonction de la concentration - le taux d'acidité (pH) de l'estomac ou de l'eau de piscine, par exemple. Ce produit chimique est un gaz incolore et toxique. On l'utilise comme produit de base pour de nombreuses applications dans l'industrie chimique : dans la production de colorants, matières plastiques, médicaments, matériel photographique et dans des opérations d'électrolyse. La solution d'acide chlorhydrique dans l'eau s'appelle esprit-de-sel.
<b>Additifs</b>	Substance que l'on ajoute à un produit dans le but d'en modifier les propriétés ou les effets. Des exemples d'additifs dans l'alimentation sont les colorants, enzymes, vitamines, acides aminés, substances antimicrobiennes, antioxydants, ...
<b>ADN</b>	Acide désoxyribonucléique : acide organique, constituant essentiel des chromosomes, support matériel de l'hérédité (voir aussi ARN)
<b>Adsorption</b>	Liaison physique à la surface d'une substance solide ou liquide d'un gaz ou d'une solution.
<b>Antibiotique</b>	Médicament utilisé dans le traitement des maladies infectieuses. Il tue la bactérie causant la maladie.
<b>AOX</b>	<i>Adsorbable organic halogens</i> / dérivés organiques halogénés adsorbables. La mesure des AOX est souvent utilisée pour déterminer dans les eaux usées le taux global des composés halogénés (fluorés, chlorés, bromés et iodés).
<b>APME</b>	<i>Association of Plastics Manufacturers in Europe</i> / Association des producteurs européens de matières plastiques

<b>ARN</b>	Acide ribonucléique (anglais: RNA): type d'acide nucléique qui joue un rôle prépondérant dans la synthèse des protéines des cellules.
<b>Aromates chlorés</b>	Nom générique désignant les dérivés chlorés de benzène, toluène, phénol, naphthalène, diphenyl et autres compositions qui contiennent au moins un cycle benzénique. <i>Aromatique</i> ne qualifie pas leur odeur mais bien leurs propriétés chimiques. Les aromates chlorés sont beaucoup utilisés en tant que produits intermédiaires dans la fabrication de médicaments et de produits destinés à l'agriculture et à l'industrie de la peinture.
<b>Atto</b>	Préfixe par unités (symbole = a) = $10^{-18}$

## B

<b>BAF</b>	Facteur de bioaccumulation (voir bioaccumulation)
<b>Bakélite</b>	Une marque à l'origine, actuellement le nom générique d'une résine obtenue par condensation d'un phénol avec l'aldéhyde formique, inventée par le Belge Léo Baekeland en 1908. Elle est considérée comme la première matière intégralement synthétique.
<b>BAT</b>	Acronyme pour l'anglais <i>Best Available Technology</i> : la meilleure technologie disponible de nos jours pour limiter au minimum les nuisances d'une activité préjudiciable à l'environnement. Les BAT sont utilisées pour évaluer le bon fonctionnement des procédés industriels et servent de base à des améliorations.
<b>BCF</b>	Facteur de bioconcentration (voir bioaccumulation)

<b>BELINTRA</b>	<p>Belgian Intervention System for Transport Accidents: un système de collaboration avec les autorités fédérales par lequel le secteur de la chimie offre son assistance en cas d'accidents de transport impliquant des substances dangereuses. Il peut compter sur la participation des spécialistes et du matériel spécial des 62 entreprises chimiques qui offrent leur expertise dans le domaine des produits dangereux aux pompiers, à la Protection Civile et aux services de police, et ce, 7 jours sur 7 et 24 heures par jour.</p> <p>Belintra est le maillon belge d'un réseau européen d'assistance mis sur pied par le Cefic et dénommé ICE : International Chemical Environment.</p>
<b>Bioaccumulation</b>	La bioaccumulation, également appelée bioconcentration, est l'accumulation progressive d'une substance spécifique dans le corps d'un organisme vivant, et ce, à partir du milieu ambiant. C'est l'un des facteurs à prendre en considération si l'on veut estimer l'impact sur l'environnement de substances données.
<b>Biochimie</b>	L'étude des composés et des réactions chimiques qui se produisent dans les organismes vivants.
<b>Biocides</b>	Produits, tels que fongicides et insecticides, destinés à rendre des organismes vivants inoffensifs.
<b>Biotechnologie</b>	Méthode biochimique pour la fabrication de produits. Déjà utilisée depuis des siècles dans la fabrication de bières, fromages et vins.

## C

<b>Cancérogène (cancérigène)</b>	Pouvant provoquer le cancer
<b>Catalyseur</b>	Substance chimique nécessaire au bon déroulement d'une réaction chimique mais sans que la substance elle-même ne subisse un changement chimique de sa structure. La quantité de catalyseur reste donc inchangée.
<b>CBCC</b>	Chambre Belge du Commerce Chimique asbl. Un membre de Fedichem représentant la FECC en Belgique.

<b>CCC</b>	Chlorine Chemistry Council (US): conseil américain des producteurs de chlore
<b>CD</b>	Disque compact
<b>Cefic</b>	Conseil européen des Fédérations de l'Industrie Chimique. Organisation basée à Bruxelles et qui représente les industries chimiques européennes.
<b>Cellule solaire photovoltaïque</b>	Dans une cellule solaire photovoltaïque, la lumière est directement transformée en électricité. L'absorption de lumière par une matière semiconductrice en est à la base. La lumière incidente génère des électrons libres et des « trous ». Afin de produire une tension et un courant électrique, il faut séparer ces porteurs de charges et les guider via un circuit extérieur. Pour utiliser le courant (solaire), il suffit de placer, entre la partie antérieure et postérieure de ce circuit électrique, un appareil consommateur d'électricité (lampe, chargeur de batterie).
<b>Celluloïd</b>	Matière plastique semi-synthétique très inflammable, inventée dès 1870 et composée de nitrocellulose à laquelle on ajoute environ 11% de camphre.
<b>Centi</b>	Préfixe par unités (symbole = c) = $10^{-2}$
<b>CFC</b>	Chlorofluorocarbones, composés de carbone (C), de chlore (Cl) et de fluor (F). Leur production est arrêtée dans les pays signataires du protocole de Montréal (1987).
<b>Chloralose</b>	La chloralose est une affection de la peau sévère mais curable

<p><b>Chlore (gazeux)</b></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Formule chimique : <math>\text{Cl}_2</math>, peut se présenter tant à l'état gazeux qu'à l'état liquide. A moins <math>100^\circ\text{C}</math>, il est à l'état solide. Au dessus de cette température, il fond. Le chlore liquide est en ébullition à moins <math>34^\circ\text{C}</math> ;</li> <li>• le chlore n'est pas inflammable ni explosif, mais il est toxique. Il produit un effet irritant sur les yeux, la peau et les voies respiratoires. C'est un gaz jaune verdâtre avec une odeur pénétrante;</li> <li>• le chlore présent au sein des composés chlorés est souvent moins ou pas du tout dangereux. Le plus connu est le composé de chlore et de sodium : le chlorure de sodium ou sel de cuisine;</li> <li>• le chlore pur se transforme en gaz à température ambiante. Il doit être refroidi et comprimé pour le transport. Il devient alors liquide et plus lourd que l'air. Lors d'une fuite, il se répand sur le sol et réagit avec l'air pour former du gaz chloré.</li> </ul>
<p><b>Chloroforme</b></p>	<p>Formule chimique : <math>\text{CHCl}_3</math>, trichlorométhane. C'est un liquide incolore et volatil qui est utilisé comme solvant et produit de départ pour d'autres composés chlorés dans l'agrochimie et les polymères fluorés. Il n'est plus utilisé comme anesthésiant.</p>
<p><b>Chlorure d'allyle</b></p>	<p>Est principalement utilisé pour la production d'épichlorhydrine : un des produits de base pour la synthèse des résines époxy. Autres applications : les produits pharmaceutiques, les produits phytosanitaires et l'alcool d'allyle.</p>
<p><b>Chlorure de polyvinylidène</b></p>	<p>Polymère dont le monomère est le chlorure de vinylidène. Thermoplastique avec des propriétés barrières améliorées contre les gaz, les odeurs, l'air, les graisses, les huiles, l'eau et la vapeur d'eau. On l'utilise comme couche de revêtement du cellophane qui sert à l'emballage des denrées alimentaires et des produits pharmaceutiques.</p>
<p><b>CIRC</b></p>	<p>Centre International de Recherche sur le Cancer</p>
<p><b><math>\text{Cl}_2</math></b></p>	<p>Formule chimique du chlore (voir chlore)</p>
<p><b>CO</b></p>	<p>Formule chimique du monoxyde de carbone</p>

<b>CO<sub>2</sub></b>	Formule chimique du dioxyde de carbone ou gaz carbonique
<b>Composés organochlorés</b>	Voir : composés organohalogénés.
<b>Composés organohalogénés</b>	Les organohalogènes forment un grand groupe de composés constitués de substances organiques (c'est-à-dire contenant du carbone) et qui comprennent un ou plusieurs atomes halogènes (fluor, chlore, brome ou iode). Ceux qui contiennent du chlore sont appelés composés organochlorés.
<b>Copolymère</b>	Polymère dont la chaîne comprend plusieurs monomères différents
<b>COV</b>	Composés organiques volatiles.
<b>CPVD</b>	Voir : chlorure de polyvinylidène:
<b>Cracking</b>	Décomposition chimique sous haute pression et à haute température dans une installation de crackage, le « cracker ».
<b>CV</b>	Chlorure de vinyle
<b>CVM</b>	Chlorure de vinyle monomère

## D

<b>DDT</b>	Dichloro-diphényl-trichloroéthane: insecticide organique. Il est interdit en Europe. Il est encore toujours utilisé dans le tiers monde en vue d'exterminer les insectes porteurs de la malaria.
<b>Deca</b>	Préfixe par unités (symbole = da) = 10
<b>Deci</b>	Préfixe par unités (symbole = d) = 10 <sup>-1</sup>
<b>DES</b>	Diéthylstilbestrol: médicament utilisé dans le passé lors des avortements. Il fut retiré du commerce en 1983 pour cause d'effets secondaires préjudiciables.

<b>Développement durable</b>	Un développement qui répond aux besoins des générations présentes sans compromettre la capacité des générations futures à répondre à leurs propres besoins (1987, Conférence sur l'environnement et le développement des Nations-unies, encore appelée commission Brundtland).
<b>Dibenzofuranes</b>	Voir: dioxines
<b>Dichloroéthane</b>	Formule chimique : $C_2H_4Cl_2$ . C'est un liquide incolore à température ambiante. Il est utilisé dans la production de chlorure de vinyle, la matière première du PVC.
<b>Dioxine de Seveso</b>	Ou 2,3,7,8- tétrachlorodibenzodioxine (2,3,7,8 TCDD). C'est la plus connue et la plus toxique des dioxines. La dioxine de Seveso sert de substance de référence. Ceci signifie que tous les résultats sont exprimés en équivalents <i>toxicologiques</i> (TEQ) par rapport à cette substance. La dioxine de Seveso ou 2,3,7,8 tétrachlorodibenzodioxine a donc un équivalent toxicologique (TEQ) égal à 1. C'est ainsi que l'on peut appréhender les dix-sept dioxines et dibenzofuranes les plus dangereuses. Dans le sous-groupe des dibenzofuranes, le 2,3,4,7,8 <i>pentachlorodibenzofurane</i> est le plus toxique avec un équivalent toxicologique de 0,5.
<b>Dioxines et dibenzofuranes</b>	Famille de molécules aromatiques constituées de carbone, d'hydrogène, d'oxygène et de chlore. Elles sont produites lors de nombreux processus de combustion et peuvent être désintégréées à haute température. Les dioxines se subdivisent en deux sous-groupes. Le premier sous-groupe, avec un atome d'oxygène, possède 135 isomères et est appelé le groupe des <i>dibenzofuranes</i> . Le second sous-groupe, avec deux atomes d'oxygène, possède 75 isomères et se nomme dioxines. Le nom scientifique des dioxines est <i>polychloro-para-dibenzodioxines</i> ou <i>PCDD</i> , et celui des <i>dibenzofuranes</i> <i>polychlorodibenzofuranes</i> ou <i>PCDF</i> .
<b>Dioxyde de chlore</b>	Formule chimique : $ClO_2$ . Gaz orange qui est très oxydant. En raison de sa forte réactivité, il ne peut être produit que « in situ », c'est-à-dire là où il est utilisé. La matière première est le chlorure de sodium. Ses principales applications sont le traitement de l'eau et le blanchiment de papier et de textile.

<b>DJA</b>	DJA signifie la Dose Journalière maximum Admissible et représente la dose d'une substance que l'on peut ingérer quotidiennement pendant toute une vie, sans risque d'effets nuisibles.
<b>DNA</b>	Desoxyribonuclein acid (voir ADN).

## E

<b>Eau de Javel</b>	Voir : Javel.
<b>Eau oxygénée</b>	Voir peroxyde d'hydrogène
<b>ECETOC</b>	European Chemical Industry Ecology and Toxicology Centre/Centre de recherche écologique et toxicologique de l'industrie chimique
<b>Eco-Bilan / Analyse du cycle de vie/ Etudes d'impact sur l'environnement</b>	Analyse de l'impact environnemental d'un produit ou d'un processus tout au long de son cycle de vie, depuis la production des matières premières et de l'énergie jusqu'à la destruction ou le recyclage des déchets.
<b>Ecotoxicologie</b>	L'écotoxicologie est l'étude des effets nocifs de composés chimiques sur les espèces, la population et le milieu naturel.
<b>ECSA</b>	European Chlorinated Solvents Association: association européenne des producteurs de solvants chlorés. Groupe membre d'Euro Chlor.
<b>Effet de serre</b>	Le réchauffement de la surface terrestre par la présence dans l'atmosphère de gaz ou d'une couche nuageuse limitant le dégagement thermique.
<b>Electrolyse</b>	Processus par lequel des substances en solution ou à l'état liquide sont dissociées par un courant électrique. Le chlore est formé par électrolyse à partir de saumure : une solution aqueuse de sel.
<b>Emission</b>	Rejet de certaines substances

<b>EMSG</b>	Endocrine Modulators Steering Group: groupe d'experts qui coordonnent l'étude des dérégulateurs hormonaux dans le cadre du Cefic.
<b>Enzymes</b>	Protéines agissant en tant que catalyseur dans les cellules du corps, lors de réactions métaboliques. Les enzymes sont des produits importants de la biotechnologie, par exemple pour les produits lessiviels.
<b>EOX</b>	Extractable organohalogenes : organohalogènes extractibles
<b>EPA</b>	Environmental Protection Agency (USA) : institut américain de protection de l'environnement
<b>Esprit-de-sel</b>	Solution d'acide chlorhydrique dans l'eau. Dans la vie quotidienne, l'esprit-de-sel est utilisé pour réguler le pH de l'eau de piscine. Un autre usage connu est l'élimination des dépôts de ciment et de tartre sur les carrelages, les cuvettes des W.-C.
<b>Etudes d'impact sur l'environnement</b>	Voir : Eco-bilan.
<b>EU</b>	European Union
<b>Euro Chlor</b>	Division du Cefic. Organisation faîtière et porte-parole de l'industrie européenne du chlore (voir Livre blanc du chlore 6.3).
<b>Exa</b>	Préfixe par unités (symbole = E) = $10^{18}$

## F

<b>FAO</b>	Food & Agriculture Organisation
<b>FECC</b>	Fédération Européenne du Commerce Chimique, représentée en Belgique par la Chambre Belge du Commerce Chimique.
<b>Fedichem</b>	Fédération des Industries Chimiques de Belgique asbl (voir Livre blanc du chlore 6.2).
<b>Femto</b>	Préfixe par unités (symbole = f) = $10^{-15}$

<b>Fluorure de polyvinylidène</b>	Polymère dont le monomère est le fluorure de vinylidène. C'est un thermoplastique caractérisé par des propriétés d'inertie chimique et de résistance thermique élevée.
<b>FPVD</b>	Voir : fluorure de polyvinylidène.

## G

<b>Giga</b>	Préfixe par unités (symbole = g) = $10^9$
-------------	---

## H

<b>Halogènes</b>	Groupe d'éléments chimiques, formé par le fluor, le chlore, le brome et l'iode.
<b>HCFC</b>	Hydrochlorofluorocarbones: famille de composés formés à partir de carbone (C), de chlore (Cl) et de fluor (F), avec au moins un atome d'hydrogène (H). Egalement: fluorocarbones de chlore incomplètement halogénés.
<b>Hecto</b>	Préfixe par unités (symbole = h) = $10^2$
<b>HFC</b>	(Hydro)fluorocarbones: famille de composés formés à partir d'hydrogène (H), de fluor (F) et de carbone (C). Ils représentent la seconde génération de produits de substitution pour les CFC et ne contiennent pas de chlore.
<b>Hydrocarbures chlorés</b>	Composés organiques qui outre des atomes de carbone et d'hydrogène contiennent des atomes de chlore.
<b>Hydrocarbures volatils</b>	Hydrocarbures qui sont volatils à température et à pression normales.
<b>Hydrogénation</b>	Littéralement : combiner avec de l'hydrogène. En fait : la réaction d'un composé chimique avec de l'hydrogène, au moyen ou non d'un catalyseur.

<b>Hydrogène</b>	L'hydrogène jouera indéniablement un rôle dans le futur en tant que source d'énergie. Il pourrait bien devenir la source d'énergie des moteurs de voiture propres. Aujourd'hui, l'hydrogène est utilisé dans l'industrie alimentaire (margarine), électronique (puces), pétrolière (hydrogénation pour la fabrication d'importants produits intermédiaires tels que p.ex. l'ammoniac) et dans de nombreuses synthèses chimiques (peroxyde d'hydrogène, aniline, production de matières plastiques,...) de même que dans la fabrication du verre.
<b>Hypochlorite</b>	Formule chimique: NaOCl, hypochlorite de sodium, utilisé en solution : $\text{NaOCl} + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ . L'hypochlorite de sodium (en abrégé hypochlorite) est appliqué en piscine comme produit désinfectant et oxydant. C'est un liquide limpide, de couleur jaune-vert, pourvu d'une odeur caractéristique et d'une densité de 1,2. Sous forme diluée, c'est de l'eau de Javel.
<b>Hypochlorite de sodium</b>	Voir : hypochlorite.

## I

<b>ICCA</b>	International Council of Chemical Associations: le conseil international des fédérations chimiques.
<b>IGCCA</b>	International Group of Chlorinated Chemicals Associations : l'association internationale des fédérations qui représentent les producteurs de produits chlorés.
<b>Industrie européenne du PVC</b>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• EVCM : « European Council of Vinyl Manufacturers », représente les producteurs européens de PVC et fait partie de l'APME (voir chapitre 7-2).</li> <li>• ECPI : « European Council for Plasticisers and Intermediates », défend les intérêts des producteurs de plastifiants et les esters (phthalates) ;</li> <li>• ESPA : « European Stabilisers Producers Association », représente l'industrie européenne des stabilisateurs ;</li> <li>• EuPC : « European Plastics Converters », représente les transformateurs européens de matières plastiques.</li> </ul>
<b>INS</b>	Institut National de Statistique

<b>IPCC</b>	Intergovernmental Panel on Climate Change : panel intergouvernemental qui s'occupe des changements climatiques.
-------------	---

## J

<b>Javel/eau de Javel</b>	Mélange en solution aqueuse d'hypochlorite de sodium et de sel. Détergent et désinfectant bien connu.
---------------------------	---

## K

<b>Kilo</b>	Préfixe par unités (symbole = k) = $10^3$
-------------	---

## L

<b>LCA</b>	Life Cycle Assessment – voir Eco-Bilan
<b>Lignine</b>	Polymère d'alcools aromatiques, qui imprègne naturellement les vaisseaux du bois, les rendant imperméables et rigides. La lignine représente environ 25% du poids du bois sec.

## M

<b>Mega</b>	Préfixe par unités (symbole = M) = $10^6$
<b>Méthylcellulose</b>	Produit de base pour le bâtiment, le textile, les imprimeries, le papier, l'agriculture et l'alimentation. On l'utilise en médecine comme laxatif et comme produit auxiliaire pour épaissir des préparations liquides. La méthylcellulose est fabriquée par réaction de cellulose avec du chlorure de méthyle.
<b>Micro</b>	Préfixe par unités (symbole = $\mu$ ) = $10^{-6}$
<b>Milli</b>	Préfixe par unités (symbole = m) = $10^{-3}$
<b>Monomère</b>	Unité répétitive de la chaîne d'un polymère
<b>MTBE</b>	Methyl-tertiair-butylether: est utilisé dans l'essence de voiture comme antidétonant

---

## N

<b>NaCl</b>	Formule chimique du chlorure de sodium ou sel de cuisine
<b>Nano</b>	Préfixe par unités (symbole = n) = $10^{-9}$
<b>NaOH</b>	Formule chimique de l'hydroxyde de sodium. Egalement appelé soude caustique
<b>NO<sub>x</sub></b>	Oxydes d'azote

## O

<b>OCDE</b>	Organisation de Coopération et de Développement Economique (en anglais: OECD: Organisation for Economic Co-operation and Development)
<b>Oestrogène</b>	Hormone sécrétée par l'appareil génital chez l'homme et chez la femme. La prise d'oestrogène est indiquée lorsqu'il y a lieu de corriger des carences en cette hormone: pour prévenir certains troubles de la ménopause, l'ostéoporose ou encore pour traiter l'absence de règles ou certains cas de stérilité.
<b>Oestrogénomimétiques</b>	Les oestrogénomimétiques sont des substances qui ont un effet sur la fertilité de l'homme et de l'animal. Il n'a pas encore été clairement établi, ni dans quelle mesure, que des substances chimiques dans l'environnement ou des préparations utilisées par l'homme puissent être responsables de la diminution de la fertilité constatée chez l'homme et chez l'animal au travers de nombreuses recherches internationales.
<b>OMS</b>	Organisation Mondiale de la Santé
<b>Organochlorés</b>	Voir : composés organohalogénés.
<b>Organohalogènes</b>	Voir : composés organohalogénés.

<b>OSPARCOM</b>	Les commissions d'Oslo et de Paris ou <i>Oslo &amp; Paris Marine Commissions</i> sont en charge de la protection du Nord-Est Atlantique contre la pollution de la mer par des matériaux en provenance de la terre. Les pays-membres comprennent les pays côtiers allant de la Finlande au Portugal.
-----------------	---

## P

<b>PAK</b>	Hydrocarbure chloré polycyclique : sont émis lors de l'incinération, notamment des déchets ménagers.
<b>PCDD</b>	Polychlorodibenzodioxines
<b>PCDF</b>	Polychlorodibenzofuranes
<b>PE (BD ou HD)</b>	Polyéthylène (BD = basse densité, HD = haute densité)
<b>Perchloréthylène</b>	En abrégé PER. On parle également de tétrachlorure d'éthylène, d'où l'appellation populaire de tétra. Molécule dérivée de l'éthylène, où tous les atomes d'hydrogène ont été remplacés par des atomes de chlore. Il est utilisé comme dégraissant et comme solvant, principalement dans le nettoyage chimique des vêtements (communément appelé "nettoyage à sec").
<b>Peroxyde d'hydrogène (H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>)</b>	Grâce à leurs propriétés oxydantes, les solutions aqueuses du peroxyde d'hydrogène, mieux connu sous le nom d'eau oxygénée, sont utilisées pour le blanchiment du papier et du textile ainsi que dans le traitement des effluents, dans le secteur pharmaceutique et comme produit intermédiaire dans l'industrie chimique. Le peroxyde d'hydrogène se décompose en eau et oxygène en milieu alcalin et en présence de dérivés de métaux.
<b>Persistance</b>	Stabilité des composés chimiques dans l'environnement. La notion de persistance joue un rôle-clé dans l'évaluation écologique des substances.
<b>Peta</b>	Préfixe par unités (symbole = P) = 10 <sup>15</sup>

<b>pH</b>	Le taux d'acidité d'une solution aqueuse est déterminé par la valeur du pH, qui varie de 0 à 14. Le jus de citron a un pH de 2 ; le shampoing 5,5 ; l'eau pure 7 ; le sang de 7,3 à 7,4 . L'eau des piscines doit légalement avoir une valeur entre 7,2 et 7,6, afin d'assurer une désinfection optimale par hypochlorite. Plusieurs processus vitaux ne sont possibles que dans des limites de pH relativement étroites.
<b>Pharmacopée</b>	Recueil officiel contenant la nomenclature de la préparation des médicaments
<b>Photolyse</b>	Décomposition chimique sous l'effet de la lumière
<b>Phthalates</b>	La famille la plus courante de plastifiants utilisés dans les polymères, tels que le PVC. Ce sont des composés organiques obtenus à partir d'anhydride phthalique et d'alcools.
<b>Pico</b>	Préfixe par unités (symbole = p) = $10^{-12}$
<b>Picogramme</b>	Un milliardième de milligramme (= $10^{-12}$ g).
<b>Plastifiants</b>	Substances qui mélangées à des polymères ont la propriété de les rendre mous. Les plus couramment utilisés sont : les phthalates, les adipates et les citrates.
<b>Pluie acide</b>	Précipitations contaminées par des substances acides telles que l'acide nitrique, l'acide sulfurique et l'acide sulfureux. Ces substances, particulièrement nuisibles pour les forêts, sont rejetées dans l'air par la combustion du charbon et de produits pétroliers contenant des composés sulfuriques et azotés.
<b>PO</b>	Oxyde de propylène : produit de base de l'industrie chimique, utilisé entre autres dans la production du polyuréthane.
<b>Polycarbonates</b>	Famille de polymères dont la chaîne contient un groupe carbonate (O-CO-O)
<b>Polyéther</b>	Molécule organique ou polymère comportant plusieurs fonctions éther (C-O-C)

<b>Polymère</b>	Matière plastique formée d'une chaîne de molécules relativement petites ou monomères
<b>Polymérisation</b>	Réaction chimique ayant lieu en présence, dans la plupart des cas, de catalyseurs et par laquelle une chaîne moléculaire est formée à partir de simples molécules ou monomères.
<b>Polyol</b>	Composé organique ou polymère contenant plusieurs fonctions alcool -OH. Les polyols qui entrent dans la fabrication des polyuréthanes peuvent être des poly-éther-polyols ou des polyesters-polyols.
<b>Polyoléfine</b>	Nom générique des polymères obtenus à partir d'oléfines; ex. : polyéthylène, polypropylène.
<b>Polytétrafluoréthylène</b>	Un polymère synthétique qui résiste à des températures élevées sans qu'il se dégrade. Il a un coefficient de friction très bas. On le retrouve dans les poêles anti-adhésives.
<b>Polyuréthane (PU ou PUR)</b>	Polymère contenant le groupe uréthane, obtenu généralement par polycondensation d'un polyol et d'un diisocyanate.
<b>POP</b>	Persistent Organic Pollutants: polluants organiques persistants. Ces produits organiques résistent, à des degrés divers, aux dégradations photolytique, biologique et chimique. Nombreux sont les "POP" qui se caractérisent par une faible solubilité dans l'eau et une forte solubilité dans les graisses. Cette propriété favorise leur bioaccumulation dans les tissus adipeux. Les "POP", produits moyennement volatils, peuvent être transportés sur de longues distances dans l'atmosphère avant de se déposer (voir également PTB).
<b>PP</b>	Polypropylène : matière plastique, fabriquée à partir de propylène.
<b>ppm</b>	Parts per million ou parts par million
<b>PS</b>	Polystyrène : matière plastique, fabriquée à partir de styrène. Connue comme la mousse rigide des matériaux d'isolation et d'emballage.

<b>PTB</b>	Substances simultanément Persistantes, Toxiques et Bioaccumulables. (voir également: POP)
<b>PTFE</b>	Voir : polytétrafluoréthylène.
<b>PV</b>	Pression Vapeur
<b>PVC</b>	Chlorure de polyvinyle: polymère composé d'atomes de carbone et d'hydrogène, dont le monomère est le chlorure de vinyle. C'est un thermoplastique qui peut être mis en oeuvre par la majorité des techniques de transformation.

## Q

<b>QSAR</b>	Etudes des relations structure-activité
-------------	---

## R

<b>R&amp;D</b>	Research and Development . Français: Recherche et Développement
<b>RAM</b>	Random-access memory (langage informatique) : accès direct à la mémoire
<b>Résine</b>	Composant macromoléculaire (naturel ou synthétique).  En chimie des polymères, désigne un état intermédiaire, solide ou pâteux, des matières plastiques.
<b>Responsible Care</b>	Le Responsible Care est le nom donné dans le monde entier à l'initiative volontaire de l'industrie chimique par laquelle les entreprises du secteur s'engagent formellement à améliorer de manière constante et mesurable leurs prestations dans les domaines de la santé, de l'environnement et de la sécurité, et à en informer ouvertement le public. En Belgique francophone: "Gestion responsable", en France: "Engagement de progrès".
<b>RIVM</b>	Rijksinstituut voor Volksgezondheid en Milieubeheer (Pays-Bas)
<b>RNA</b>	Ribonucleïn acid (voir ARN).

---

## S

<b>Saumure</b>	Solution de sel dans l'eau
<b>Semi-conducteur intrinsèque</b>	Substance constituée d'une couche supérieure négative et d'une couche inférieure positive, comme par exemple les pôles d'une pile.
<b>Seveso</b>	Lieu en Italie. Un grand nombre de dioxines furent libérées suite à une explosion dans une usine non loin de Meda (1976).
<b>Silicones</b>	Nom générique des polymères contenant des atomes de silicium et d'oxygène dans leurs chaînes.
<b>Solution physiologique</b>	Eau distillée contenant 0,9% de sel. Solution saline isotonique, c'est-à-dire dont la concentration en soluté est globalement équivalente à celle des liquides du corps. Les solutés sont utilisés pour la réhydratation intraveineuse, lors de phénomènes de déshydratation.
<b>Stabilisants</b>	Substances qui empêchent certains produits, p.ex. des polymères, de casser ou de changer de forme ou de propriétés chimiques.
<b>Substances mutagènes</b>	Substances et préparations qui, par inhalation, ingestion ou pénétration cutanée, peuvent produire des défauts génétiques héréditaires ou en augmenter la fréquence.

## T

<b>TEQ</b>	Equivalents toxicologiques (voir dioxines)
<b>Tera</b>	Préfixe par unités (symbole = T) = $10^{12}$
<b>Tératogène</b>	Formation et développement dans le fœtus d'anomalies qui peuvent produire des malformations et des difformités.
<b>Tétrachloréthylène</b>	Voir : perchloréthylène.

<b>Thermoplastique</b>	Nom générique des matières plastiques formées de longues chaînes sans liaisons transversales. Elles se ramollissent sous l'effet de la chaleur.
<b>TNO</b>	Toegepast Natuurwetenschappelijk Onderzoek (Pays-Bas)
<b>TOC</b>	Total Organic Carbon
<b>Trichlorométhane (chloroforme)</b>	Voir chloroforme.
<b>Trihalométhanes</b>	Composés organohalogénés qui se forment en toutes petites quantités et qui sont le résultat de la réaction de composés halogénés avec une matière organique dans l'environnement, que cette réaction soit le résultat de processus naturels ou d'une activité industrielle. Un exemple : le chloroforme (= trichlorométhane).

## U

<b>UE</b>	Union européenne
<b>UNEP</b>	United Nations Environment Programme : Programme d'environnement des Nations Unies.

## V

<b>VC = CV</b>	Chlorure de vinyle
<b>VCM</b>	Chlorure de vinyle monomère
<b>VITO</b>	Vlaamse Instelling voor Technologisch Onderzoek. Cet institut de recherche établi en 1991 fait de la recherche fondamentale et s'efforce de développer des solutions pratiques dans le domaine de l'énergie, l'environnement, les matériaux et les matières premières.
<b>VOC</b>	Volatile Organic Compounds. Français: composés organiques volatiles

---

## W

<b>WHO</b>	World Health Organisation (= OMS: Organisation mondiale de la Santé)
------------	--