

## Glossaire de chimie

**Condenser** : Faire passer une substance chimique de l'état gazeux à l'état liquide par refroidissement ou compression.

**Corps pur** : Le corps pur se définit par opposition au mélange. Les divers constituants d'un mélange peuvent être séparés par des méthodes physiques : filtration, distillation ... Quand une substance ne peut pas être séparée en d'autres substances par une méthode physique, alors c'est un corps pur.

**Distillat** : liquide recueilli à la sortie du réfrigérant lors d'une distillation.

**Distillation** : Technique qui consiste à amener à ébullition un mélange liquide, puis à condenser les vapeurs qui se dégagent. Cette opération est employée pour séparer les constituants de certains mélanges selon leur température d'ébullition.

**Filtrat** : Liquide qui traverse le filtre lors de la filtration d'un mélange.

**Masse volumique** : La masse volumique  $\rho$  d'un corps est égale au rapport de la masse  $m$  d'un échantillon de ce corps par le volume  $V$  qu'il occupe.

**Miscible – Miscibilité** : Deux substances chimiques sont dites miscibles si elles peuvent former un mélange homogène. C'est le cas de l'eau et de l'alcool par exemple. Si on mélange 2 liquides non miscibles (l'eau et l'huile par exemple), on obtient un mélange hétérogène qui se sépare en 2 parties distinctes.

**Modèle** : Un phénomène physique ou chimique est généralement très complexe. Les scientifiques cherchent alors à en construire une représentation (un modèle) qui, tout en étant la plus simple possible, permette d'expliquer le phénomène et de le prévoir. Un phénomène peut être modéliser par une formule mathématique, par une écriture ou un mode de raisonnement logique particulier.

Une transformation chimique par exemple peut être représentée par une équation chimique. L'écriture d'une équation chimique se fait selon certaines règles bien précises. Les règles d'écriture d'une équation chimique constituent une partie du modèle de la transformation chimique.

**Solubilité** : La solubilité d'une substance chimique dans un solvant est la quantité maximale de cette substance que l'on peut dissoudre dans ce solvant. Pour une même substance chimique, la solubilité est plus ou moins grande selon le solvant. Au delà de cette quantité maximale, la solution est saturée.

**Soluble** : On dit qu'une substance chimique est soluble dans un solvant lorsqu'elle peut se dissoudre dans le solvant.

**Solution** : Liquide obtenue par dissolution d'une substance chimique dans un solvant.

**Température d'ébullition** : Température à laquelle un liquide passe à l'état gazeux. Elle dépend fortement de la pression. La température d'ébullition d'un corps est également la température à laquelle un gaz passe de l'état gazeux à l'état liquide.

**Température de fusion** : Température à laquelle un solide passe à l'état liquide. Elle dépend très peu de la pression. La température de fusion est également la température à laquelle ce corps passe de l'état liquide à l'état solide.

**Volatil** : Un liquide est dit volatil lorsqu'il s'évapore ou bout facilement. L'éther éthylique vendu en pharmacie par exemple est un liquide très volatil. Cette propriété caractérise souvent des corps inflammables ou toxiques, qui demandent donc à être manipulés avec précaution, à l'abri de toute flamme (et parfois sous une hotte).