

## Quelques mots de vocabulaire en Chimie

<b>Termes</b>	<b>Définitions</b>
Anion	C'est un ion négatif, un atome qui a gagné des électrons.
Atome	C'est l'unité de base de la matière, la plus petite particule du monde qui nous entoure. Il a un noyau composé de protons et de neutrons autour duquel gravitent, sur des orbites/couches électroniques, des électrons. Il est électriquement neutre (= pas de charge).
Cation	C'est un ion positif, un atome qui a perdu des électrons.
Coefficient	C'est un chiffre placé à gauche de la molécule. Il multiplie toute la molécule, soit le nombre d'atomes présents. Quand le coefficient vaut "1", il n'est pas indiqué (il est sous-entendu).
Corps pur	C'est une substance composée d'un seul constituant : la même sorte d'atomes ou de molécules.
Electrolyse de l'eau	C'est une expérience qui permet de décomposer (= "diviser") une particule d'eau grâce à un courant électrique pour déterminer de quoi elle est constituée.
Electron ou $e^-$	C'est une particule à charges négatives "-1", située sur les orbites/couches électroniques.

Groupement	Un groupement est un ensemble d'atomes formant un tout et possédant sa propre valence.
Indice	C'est un chiffre placé à droite de l'élément et décalé vers le bas. Il indique la quantité des atomes présents dans la molécule. Quand l'indice vaut "1", il n'est pas indiqué (il est sous-entendu).
Ion	C'est un atome qui a perdu ou gagné des électrons. Il possède une charge positive ou négative.
Matière	C'est une substance qui compose un corps, vivant ou non, de notre monde.
Mélange	C'est une substance composée de plusieurs constituants : plusieurs atomes ou molécules différents.
Mélange homogène	C'est un mélange où il est impossible de distinguer les différents constituants à l'œil nu.
Mélange hétérogène	C'est un mélange où il est possible de distinguer les différents constituants à l'œil nu.
Molécule	C'est l'assemblage de minimum deux atomes, identiques ou différents.
Neutron ou $n^0$	C'est une particule sans charges ("0"), située dans le noyau.
Nombre de masse ou A	C'est la somme du nombre de protons et de neutrons d'un atome.

Nucléons	Ce sont les particules présentes dans le noyau d'un atome : les protons et les neutrons.
Numéro atomique ou Z	C'est le nombre de protons ou d'électrons d'un atome, s'il est neutre.
Particule	C'est une très petite partie, une quantité infime, d'un corps.
Proton ou $p^+$	C'est une particule à charges positives "+1", située dans le noyau.
Symbole chimique	C'est la représentation symbolique d'un atome, sous la forme d'une ou deux lettres.
Valence	C'est le nombre de liaisons qu'un atome peut construire avec d'autres atomes pour former une molécule.  (Les termes "bras de valence" ou "crochets" d'un atome sont aussi utilisés).