

On appelle « entités chimiques » l'ensemble des atomes, des molécules et des ions, qui sont les unités de base de la matière.

Le mot « atome » vient du grec « atomos », qui signifie « **insécable** », c'est-à-dire qui ne peut pas être divisé. On associe un **symbole** à chaque atome.

Lorsque le symbole d'un atome n'est formé que d'une seule lettre, celle-ci est forcément une majuscule. Sinon, seule la 1ère lettre est une majuscule et la ou les autres lettres sont des minuscules.

Il a été choisi de représenter les atomes par des **boules** car dans la réalité l'atome est contenu dans une sphère. Des **couleurs** ont été choisies pour les atomes les plus courants.

Nom de l'atome	Symbole	Couleur ch	oisie
Hydrogène	Н	Blanc	
Carbone	С	Noir	
Oxygène	O	Rouge	
Azote	N	Bleue	

## Molécules

Les molécules sont des assemblages organisés d'atomes.

Leur **formule** indique leur **composition atomique**; le nombre d'atomes est indiqué à la suite du symbole de l'atome, en indice (c'est-à-dire légèrement en dessous de la ligne d'écriture). Lorsqu'il n'y a qu'un seul atome, on n'écrit pas le chiffre 1.

Pour représenter une molécule, on réalise un modèle moléculaire, qui présente la disposition des différents atomes qui composent la molécule.

Nom et formule chimique de la molécule	Modèle moléculaire	Composition atomique
Dioxygène ${\cal O}_2$		2 atomes d'oxygène
Dioxyde de carbone ${\it CO}_2$		1 atome de carbone et 2 atomes d'oxygène
Eau $H_2O$		2 atomes d'hydrogène et 1 atome d'oxygène
Méthane $CH_4$		1 atome de carbone et 4 atomes d'hydrogène

## lons et éléments

Les atomes et les molécules sont des entités chimiques électriquement neutres (c'est-à-dire non chargées). Mais il existe des entités chimiques **électriquement chargées** : les ions.

Les ions chargés positivement sont appelés « cations ». Les ions chargés négativement sont appelés « anions ».



La **charge** d'un ion est indiquée dans sa formule chimique en **exposant**, c'est-à-dire comme une puissance en mathématiques. L'ion cuivre (formule ci-dessus) est chargé « 2+ » : c'est donc un cation. On peut également dire qu'il porte 2 charges positives.

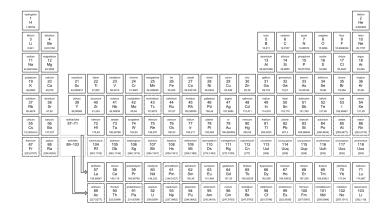
Un ion composé, comme un atome, d'un seul symbole chimique, est appelé « ion monoatomique » : on dit alors qu'ils appartient au même élément que l'atome dont il partage le symbole. Un ion composé de plusieurs éléments chimiques est appelé « ion polyatomique ». Un tel ion est l'équivalent d'une molécule mais électriquement chargée. Sa charge est indiquée en exposant : les chiffres en indice indiquant seulement sa composition.

Les ions qui ont pour formule  $Fe^{2+}$  et  $Fe^{3+}$  appartiennent à l'élément fer, tout comme l'atome qui a le même symbole : Fe.

L'ion  $NO_3^-$  est un ion polyatomique qui porte une seule charge négative (sa charge est égale à « 1- » ). Le chiffre « 3 » en indice n'est pas associé à sa charge électrique mais indique le nombre d'éléments O (oxygène) dont il est composé. Cet ion est également composé de 1 élément N (azote).

Le terme « élément » peut également être utilisé pour décrire la composition des **molécules**, à la place du terme « atome ».

Tous les éléments sont répertoriés dans la classification périodique des éléments (également appelée « tableau de Mendeleïev, du nom du chimiste russe de la fin du 19e siècle qui en en a été à l'origine) :



## La mole

On appelle « mole » une quantité correspondant à **6,02 x 10**<sup>23</sup> entités chimiques (atomes, molécules ou ions).

Le nombre de moles est appelé « quantité de matière » et a pour symbole la lettre « n ». Quand on exprime une quantité de matière, on écrit « mol » à la place de « mole ».

Le nombre d'entités est quant à lui noté « N » et s'exprime sans unité. Pour le calculer, on doit multiplier la quantité de matière par 6,02 x 10<sup>23</sup>; ce nombre est appelée « nombre (ou constante) d'Avogadro » et a pour symbole « N<sub>A</sub> » :

$$N = n \times N_A$$
  
$$N_A = 6.02 \times 10^{23} \, mol^{-1}$$

L'unité mol-1 se lit « par mole » et permet de respecter l'homogénéité de la relation.

Si on connaît le nombre d'entités N on exprimera alors la quantité de matière n par transformation de la relation précédente :

$$n = \frac{N}{N_A}$$

## • Échantillon de matière

En chimie, on emploie le terme « échantillon » pour désigner la matière correspondant à une quantité donnée. Cette matière qui constitue l'échantillon peut être à l'état solide, liquide ou gazeux, et peut être un corps pur ou un mélange. Dans le cas d'un corps pur, la masse d'un échantillon est **proportionnelle au nombre d'entités ou à la quantité de matière** qui le constituent et à la **masse de l'entité** que l'on note «  $m_{entite}$  » :

$$m = N \times m_{entite}$$
  $m = n \times N_A \times m_{entite}$ 

Si on connaît la masse d'un échantillon de matière, on exprimera alors la quantité de matière par transformation de la relation précédente :

$$n = \frac{m}{N_A \times m_{entite}}$$