Nomenclature des molécules

Pour chaque molécule, on indique le nombre d'atome de chaque type **en indice** (en bas à droite du symbole de l'atome). Si un atome n'est présent qu'une seule fois dans la molécule, **on ne met pas le chiffre 1**. Il arrive que le nom chimique ne soit pas celui utilisé dans la vie courante : on utilise alors un nom usuel.

Molécules des corps simples (qui ne contiennent **un seul type** d'atome) :

Nom usuel de la molécule	Nom chimique de la molécule	Symbole de la molécule
"L'hydrogène"	Molécule de dihydrogène	H_2
"L'oxygène"	Molécule de dioxygène	O_2
"L'azote"	Molécule de diazote	N_2
"L'iode"	Molécule de diiode	I_2
"Le chlore"	Molécule de dichlore	Cl_2

Molécules des corps composés (qui contiennent **plusieurs types** d'atomes) :
Le nom de certaines molécules permet de trouver la formule chimique (symbole) de la molécule :

Nom chimique de la molécule	Formule chimique de la molécule	Nom chimique de la molécule	Formule chimique de la molécule
Monoxyde de carbone	CO	Dioxyde de soufre	SO_2
Dioxyde de carbone	CO_2	Chlorure d'hydrogène	HCl

D'autres noms ne donnent aucun renseignement sur cette formule. Il faut donc les apprendre par chœur :

Nom chimique de la molécule	Constitution de la molécule	Formule chimique de la molécule
Molécule d'eau	2 atomes s d'hydrogène et 1 atome d'oxygène	H_2O
Molécule d'ammoniac	1 atome d'azote et 3 atomes d'hydrogène	NH_3
Molécule de méthane	1 atome de carbone et 4 atomes d'hydrogène	CH_4
Molécule d'éthane	2 atomes de carbone et 6 atomes d'hydrogène	C_2H_6
Molécule de propane	3 atomes de carbone et 8 atomes d'hydrogène	C_3H_8
Molécule de butane	4 atomes de carbone et 10 atomes d'hydrogène	C_4H_{10}