

**I. Les atomes :****1) Définition.**

L'atome est une particule infiniment petite constituant la matière, invisible à l'œil nu, et qui ne se brise pas (indivisible) et de forme sphérique. Toutes les matières sont constituées d'atomes.

**2) Symbole de l'atome :**

Le symbole d'un atome est représenté par la première lettre de son nom latin en majuscule, parfois il est suivi d'une lettre en minuscule pour différencier deux atomes dont le nom commence par la même lettre.

On représente les atomes par des modèles en forme de sphères de couleurs et de diamètres différents.

Le tableau ci-dessous donne quelques symboles et modèles d'atomes :

Nom de l'atome	Hydrogène	Carbone	Azote (Nitrogène)	Oxygène	Chlore
Symbole	H	C	N	O	Cl
Modèle de l'atome					

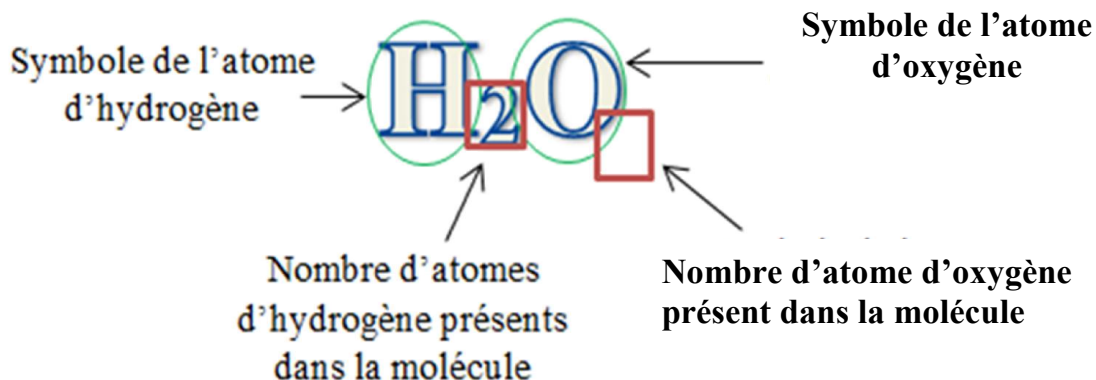
**II. Les molécules :****1) Définition :**

Une molécule est une particule constituée de deux ou plusieurs atomes identiques ou différents liés entre eux.

**2) Formule chimique :**

Chaque molécule est représentée par une formule chimique, cette formule permet de connaître les atomes et leur nombre.

Exemple : Molécule d'eau de formule chimique H<sub>2</sub>O



La molécule d'eau contient 2 atomes d'hydrogène et un atome d'oxygène.



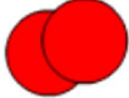

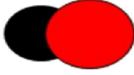


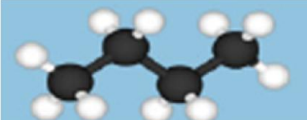
- Le symbole H indique que La molécule d'eau est constituée d'atome d'hydrogène et son indice indique qu'il y a deux atomes.
- Le symbole O indique que La molécule d'eau est aussi constituée d'atome d'oxygène mais l'absence d'indice indique qu'il n'y a qu'un atome.

**Remarque :**

On ne met pas l'indice 1 en formule chimique.

**3) Représentation des molécules (modèle moléculaire)**

Le tableau ci-dessous donne quelques formules chimiques et leurs modèles de moléculaires :

Nom de la molécule	Formule chimique	Composition atomique	Modèle moléculaire
Eau	H <sub>2</sub> O	2 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène	
Dihydrogène	H <sub>2</sub>	2 atomes d'hydrogène	
Dioxygène	O <sub>2</sub>	2 atomes d'oxygène	
Diazote	N <sub>2</sub>	2 atomes d'azote	
Monoxyde de carbone	CO	1 atome de carbone 1 atome d'oxygène	
Dioxyde de carbone	CO <sub>2</sub>	1 atome de carbone 2 atomes d'oxygène	
Méthane	CH <sub>4</sub>	1 atome de carbone 4 atomes d'hydrogène	
Butane	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	4 atomes de carbone 10 atomes d'hydrogène	

### III. Corps pur simple et corps pur composé :

#### 1) Corps pur simple :

Un corps pur simple est un corps pur dont les molécules sont composées d'atomes identiques.

Exemples : O<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>, O<sub>3</sub>, Cl<sub>2</sub> ...

#### 2) Corps pur composé :

Un corps pur composé est un corps pur dont les molécules sont composées d'atomes différents

Exemples : H<sub>2</sub>O, CO, CO<sub>2</sub>, CH<sub>4</sub>, C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>

### IV. Le modèle moléculaire de l'air :

L'air est un mélange de molécules de différents corps purs ; il contient quatre fois plus de molécules de diazote que de molécules de dioxygène.

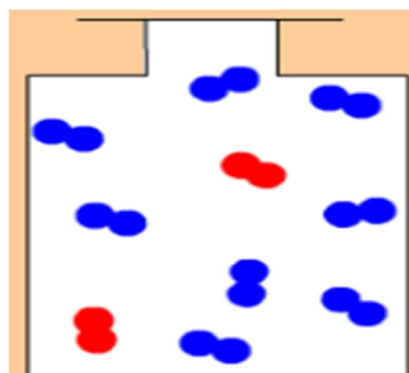
Représentation moléculaire de l'air (doc3) :



: le modèle Moléculaire de diazote



: le modèle Moléculaire de dioxygène



Quand l'air est comprimé, les molécules sont moins espacées. Le volume occupé par l'air est plus petit.