Chapitre 3 | Les atomes et les molécules

I] Qu'est-ce qu'un atome ?

Selon le philosophe Démocrite, l'atome est le plus petit morceau de la matière: l'élément qu'on ne peut plus couper.

L'atome est la "brique élementaire" de la matière : Tout ce qui existe est constitué d'atomes : même les humains.

II] Représentation des atomes

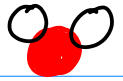
Pour représenter les atomes on utilise le modèle des sphères dures:

Symbôle de l'atome	Nom	Schéma
H	Hydrogène	○ blanc
O	oxygène	● rouge
C	Carbone	● noir
N	Azote	● vert

III] Les molécules

Les molécules sont des assemblages d'atomes

* L'eau H_2O



La molécule d'eau H_2O est composée de 2 atomes d'hydrogène et 1 atome d'oxygène.

* Le dioxyde de carbone CO_2



La molécule de CO_2 est composée de 2 atomes d'oxygène et un atome de carbone

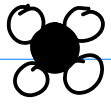
* Le dioxygène O_2



* Le diazote N_2



* Le gaz de brigvet: Méthane CH_4



La molécule de méthane est composée de:
- 1 atome de carbone
- 4 atomes d'hydrogène

* L'alcool ou éthanol C_2H_5-OH

Danger pour la Santé

