



LES ATOMES ET LES MOLECULES

Qu'est-ce qu'un atome ?

On a vu que l'air était constitué de dioxygène et diazote, on les a appelé des molécules.

Il faut savoir que ces molécules sont constituées par des particules encore plus petites appelées atomes.

Dans la nature il en existe à peu près une centaine de différents. Ils sont représentés par un symbole :

Atome	Oxygène	Hydrogène	Carbone	Azote	Chlore	Fer
Symbole	O	H	C	N	Cl	Fe

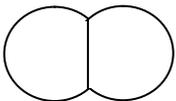
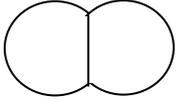
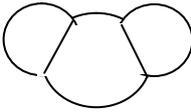
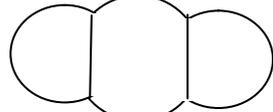
Pour les dessiner, on utilise des sphères de différentes couleurs :

Atome	Oxygène	Hydrogène	Carbone	Azote
Dessin				

Qu'est-ce qu'une molécule ?

D'après ce que l'on a vu à propos de l'air, une molécule est donc constituée d'un assemblage d'atomes (identiques ou différents).

Elle est représentée par une formule chimique (que l'on constitue en utilisant les symboles d'atomes) et un dessin :

Nom	Dioxygène	Dioxygène	Eau	Dioxyde de carbone
Formule	O₂	O₂	H₂O	CO₂
Représentation :				

Remarque :

Si un corps est formé par un seul type de molécules, on dit qu'il est pur.