

Les atomes et la transformation chimique

I – Les atomes :

La matière est constituée d'atomes, représentés chacun par un symbole chimique :

Type d'atome	Hydrogène	Hélium	Carbone	Azote	Oxygène	Aluminium	Chlore	Fer
Symbole	H	He	C	N	O	Al	Cl	Fe

II – Les molécules :

Les molécules sont constituées d'atomes. Chaque molécule possède une formule :

Type de molécules	Eau	Dioxyde de carbone	Dioxygène	Dihydrogène
Formule	H ₂ O	CO ₂	O ₂	H ₂
Type de molécules	Méthane	Monoxyde de carbone	Diazote	Butane
Formule	CH ₄	CO	N ₂	C ₄ H ₁₀

III – Transformations chimiques et équations :

Au cours d'une transformation chimique, les atomes des réactifs se retrouvent en même nombre dans les produits, mais réarrangés différemment.

IV – Conservation de la masse :

Au cours d'une transformation chimique, la masse totale se conserve, d'après **le principe de Lavoisier** (1777).