



L'essentiel à retenir - chapitre 3

Les atomes

I. Les atomes

La matière est constituée d'atomes. Chaque atome est repéré par son symbole (lettre majuscule parfois suivie d'une minuscule).

a. Atomes à connaître

Nom	Symbole ou formule	Modèle
Atome de carbone	C	●
Atome d'oxygène	O	●
Atome d'azote	N	●
Atome d'hydrogène	H	○

b. Règles de constitution des atomes :

Chaque atome est constitué d'un **noyau** autour duquel gravitent des **électrons**(particules **chargées négativement**). Dans le noyau se trouvent des **protons** (particules chargées positivement) **et des neutrons** (particules non chargées, donc neutres). On identifie un type d'atome au nombre de protons, neutrons et électrons qui le constituent.

Le **numéro atomique Z** indique le nombre de **protons** (particules chargées positivement).

Le **nombre de masse A**, indique le nombre de **nucléons** (protons + neutrons).

L'atome est **électriquement neutre** car il possède autant de protons (particules chargées positivement) que d'électrons (particules chargées négativement).

Exemple : atomes de bore

