

Les atomes et les ions

I. Constitution de l'atome : généralités

Toute matière dans l'univers est constituée d'atomes. Alors quelle est la constitution de l'atome ?

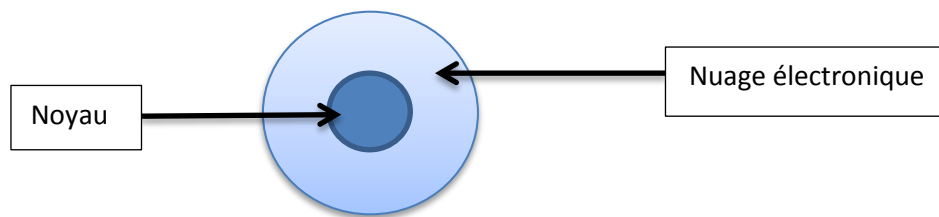
Hypothèses :

Les atomes sont des particules électriquement neutres extrêmement petites : le diamètre d'un atome vaut environ 0,1 nm.

On rappelle que 1 nanomètre vaut 10^{-9} mètre ($1 \text{ nm} = 10^{-9} \text{ m} = 0,000000001 \text{ m}$)

Un atome est constitué d'un noyau central chargé positivement et d'un nuage électronique, constitué d'électrons (symbole : e^{-}), chargé négativement.

Atome (électriquement neutre) $\left\{ \begin{array}{l} \text{noyau (chargé positivement)} \\ \text{nuage électronique (chargé négativement)} \end{array} \right.$



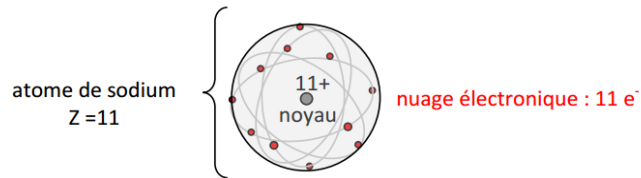
- Le noyau contient un nombre caractéristique de charges positives : ce nombre s'appelle le numéro atomique et se note Z.
- Le numéro atomique Z est le nombre d'électrons dans l'atome, mais aussi le nombre de charges positives dans son noyau.
- Les électrons : Chaque électron est porteur d'une charge négative. Ils sont identiques entre eux. Ils se notent : e^{-}

Non de l'atome	Hydrogène	Oxygène	Carbone	Aluminium	Fluor
Symbole	H	O	C	Al	F
Numéro atomique	1	8	6	13	9

La masse de l'atome = la masse de son noyau, car la masse des électrons est négligeable devant la masse de noyau.

Exemple: atome de sodium Na (Z = 11)

Cet atome possède un nuage électronique constitué de Z = 11 électrons... puisqu'il est électriquement neutre on sait que son noyau contient 11 charges positives. On peut donc représenter schématiquement l'atome de sodium de la façon suivante :



II. Les ions

Les ions sont des atomes (ions monoatomiques) ou des assemblages d'atomes (ions polyatomiques) ayant perdus ou gagnés un ou plusieurs électrons. Ce sont donc des particules chargées.

- Si l'atome perd un ou plusieurs électrons, il devient un ion positif s'appelle **cation**.

Exemple:

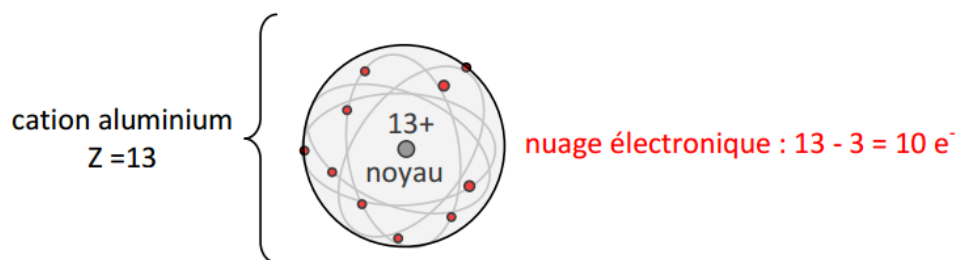
Cu: l'atome de cuivre en perdant 2 e⁻ devient le cation cuivre de formule Cu²⁺

- Si l'atome gagne un ou plusieurs électrons, il devient un ion négatif nommé **anion**.

Exemple:

Cl: l'atome de chlore en gagnant un électron devient l'anion chlorure de formule Cl⁻

Exemple 2 : considérons le **cation** aluminium Al³⁺ (la charge 3+ signifie que, par rapport à l'atome d'aluminium, électriquement neutre, l'ion aluminium a perdu trois électrons), on peut le représenter de la façon suivante :



Conclusion

ions { **anions** : charges négatives (exemple : ion fluorure F⁻, ion nitrate NO₃⁻, ion sulfate SO₄²⁻, ...) }
 { **cations** : charges positives (exemple : ion sodium Na⁺, ion calcium Ca²⁺, ion ammonium NH₄⁺, ...) }