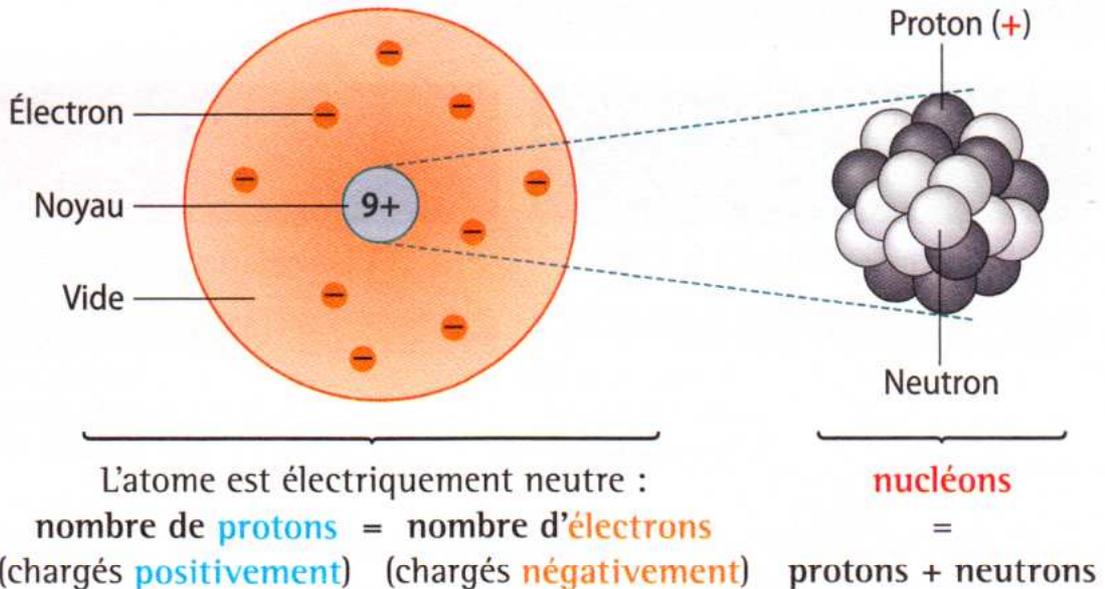


21

Représenter la structure de l'atome

Un atome est constitué d'électrons (particules chargées négativement) en mouvement dans le vide autour d'un noyau central chargé positivement.

Représentation d'un atome de fluor



Notation symbolique d'un atome

Un atome peut être noté de la façon suivante.

A : nombre de masse
 A est le nombre de nucléons.
 A = nombre de protons + nombre de neutrons

Z : numéro atomique
 Z est le nombre de protons.

Symbole
de l'atome



Remarque Nombre de neutrons = $A - Z$

Je m'entraîne

La notation ${}^{19}_9\text{F}$ indique que l'atome de fluor possède :

- $\dots 9 \dots$ protons car $Z = \dots 9 \dots$
- $\dots 19 \dots$ nucléons car $A = \dots 19 \dots$ et donc : $\dots 19 - 9 = 10 \dots$ neutrons.
- $\dots 9 \dots$ électrons car l'atome est électriquement neutre.