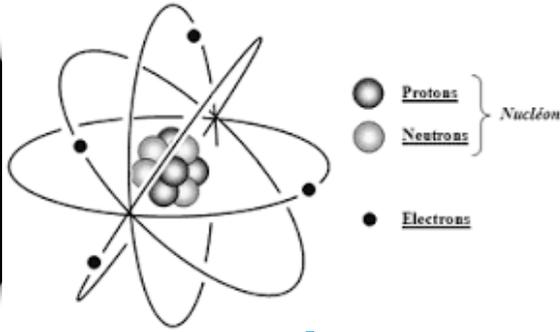


### Constitution :

- Au centre : noyau
- Autour du noyau : électrons



Ensemble des entités chimiques caractérisées par le même nombre Z de protons dans leur noyau.

Noyau constitué de nucléons A :

Protons Z

Neutrons N

Atomes

## Les éléments chimiques

Exemples :

- Carbone : C
- Oxygène : O
- Hydrogène : H

Représentation du noyau

Ions

Nombre de nucléons  
(= protons + neutrons)

A

X

Symbole de l'élément  
(par ex : H / C / Fe / etc.)

Numéro atomique  
(= nombre de protons)

Z

Isotopes

Représentation par un symbole : X

Atome ayant perdu un ou plusieurs électrons

Noyaux possédant le même nombre de protons Z mais un nombre de nucléons A différent

$^{14}_6\text{C}$  : 14 nucléons, 6 protons, 8 neutrons

$^{12}_6\text{C}$  : 12 nucléons, 6 protons, 6 neutrons