

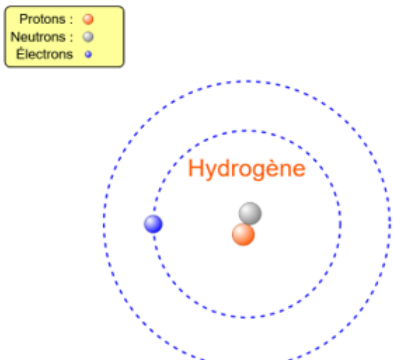
Objectif :

Justifier la place des atomes dans la classification périodique des éléments.

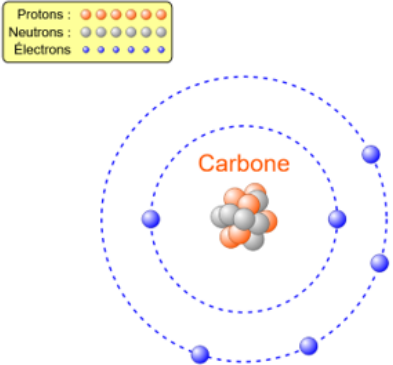
Tableau périodique des éléments

Les atomes sont classés par ordre croissant de **protons**. Ex : l'oxygène a 8 protons.

1							2 He
3	4 Be	5 B	6	7 N	8	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar

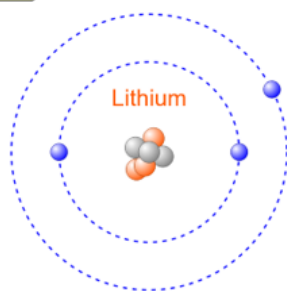


- Nombre de charge positive :
- Nombre de charge négative :
- Charge électrique globale :
- Est-ce un atome ?
- Place dans le tableau périodique



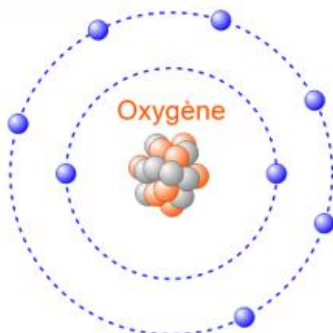
- Nombre de charge positive :
- Nombre de charge négative :
- Charge électrique globale :
- Est-ce un atome ?
- Place dans le tableau périodique

Protons : ●●●●●
Neutrons : ●●●●●
Électrons : ●●●●●



- Nombre de charge positive :
- Nombre de charge négative :
- Charge électrique globale :
- Est-ce un atome ?
- Place dans le tableau périodique

Protons : ●●●●●●●●●●
Neutrons : ●●●●●●●●●●
Électrons : ●●●●●●●●●●



- Nombre de charge positive :
- Nombre de charge négative :
- Charge électrique globale :
- Est-ce un atome ?
- Place dans le tableau périodique

Bore

- Nombre de charge positive :
- Nombre de charge négative :
- Charge électrique globale :

Hélium

- Nombre de charge positive :
- Nombre de charge négative :
- Charge électrique globale :