

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	

Hydrogène

Protons : ●
Neutrons : ○
Électrons : ●

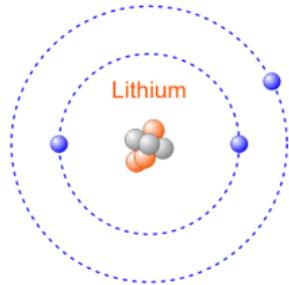
- Nombre de charge positive :
- Nombre de charge négative :
- Charge électrique globale :
- Est-ce un atome ?
- Place dans le tableau périodique

Carbone

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

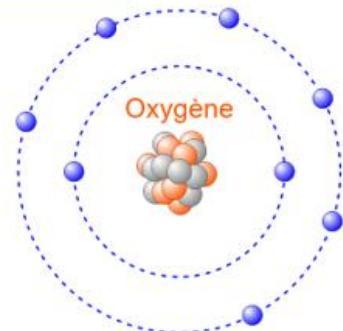
- Nombre de charge positive :
- Nombre de charge négative :
- Charge électrique globale :
- Est-ce un atome ?
- Place dans le tableau périodique

Protons : Neutrons : Électrons :



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

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 :