

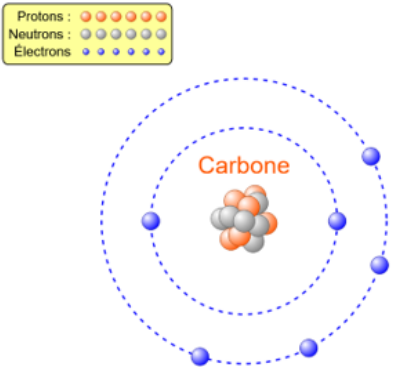
Objectif :

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

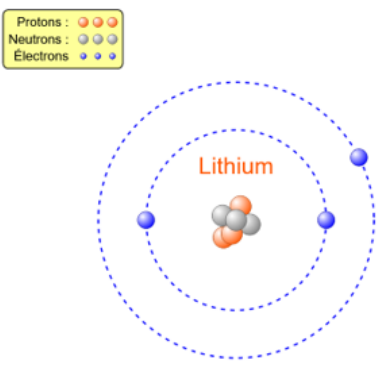
Tableau périodique des éléments

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

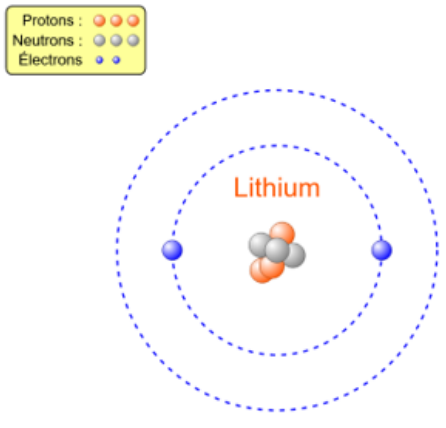
1 H							2 He
3	4 Be	5 B	6	7 N	8	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg	13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar



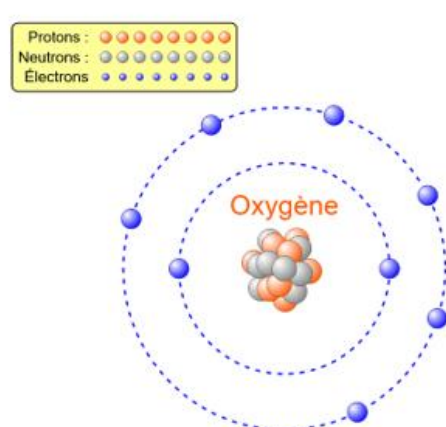
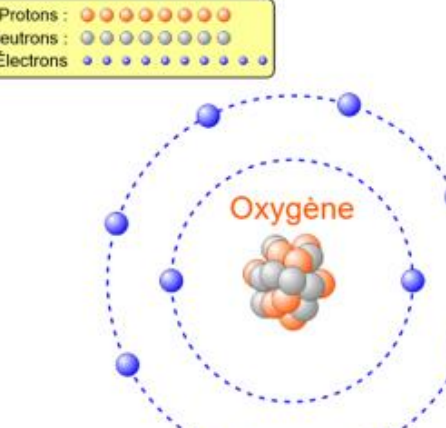
- Nombre de charge positive :
- Nombre de charge négative :
- Charge électrique globale :
- Est-ce un atome ?
- Place dans le tableau périodique



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

	<ul style="list-style-type: none"> • Nombre de charge positive : • Nombre de charge négative : • Charge électrique globale : • Est-ce un atome ou un ion ?
---	--

L'**atome** de lithium Li et l'**ion** lithium Li^+ ont une charge électrique différente mais ils représentent le même **élément chimique** Li avec 3 protons.

	<ul style="list-style-type: none"> • Nombre de charge positive : • Nombre de charge négative : • Charge électrique globale : • Est-ce un atome ou un ion ? • Place dans le tableau périodique
	<ul style="list-style-type: none"> • Nombre de charge positive : • Nombre de charge négative : • Charge électrique globale : • Est-ce un atome ou un ion ?

L'**atome** d'oxygène O et l'**ion oxyde** O^{2-} ont une charge électrique différente mais ils représentent le même **élément chimique** O avec 8 protons.