

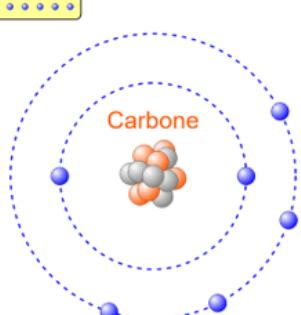
Objectif :

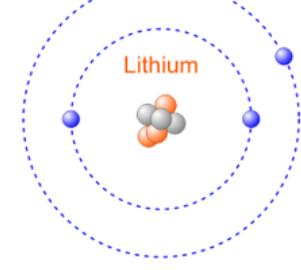
Justifier la place des atomes dans la classification périodique des éléments.

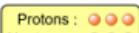
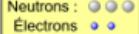
Tableau périodique des éléments

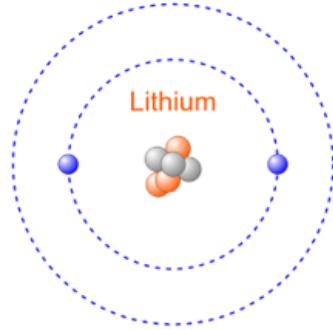
Les atomes sont classés par ordre croissant de **protons**. Ex : l'oxygène a 8 protons.

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	

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

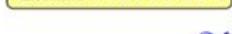
 Protons :  Neutrons :  Électrons : 	<ul style="list-style-type: none"> • Nombre de charge positive : • Nombre de charge négative : • Charge électrique globale : • Est-ce un atome ou un ion ? • Place dans le tableau périodique
---	--

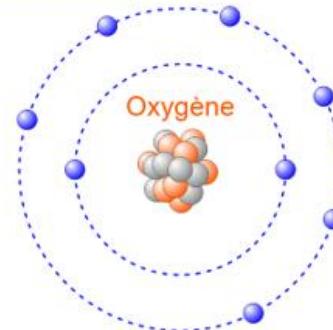
Protons : 
 Neutrons : 
 Électrons : 



- Nombre de charge positive :
- Nombre de charge négative :
- Charge électrique globale :
- Est-ce un atome ou un ion ?

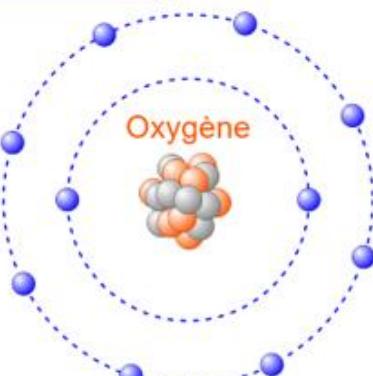
L'**atome** de lithium Li et l'**ion** lithium Li^+ ont une charge électrique différente mais ils représentent le même **élément chimique** Li avec 3 protons.

Protons : 
 Neutrons : 
 Électrons : 



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

Protons : 
 Neutrons : 
 Électrons : 



- 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.