

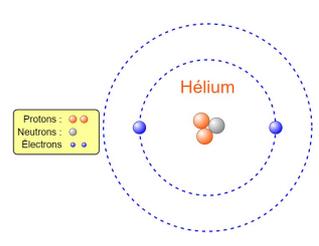
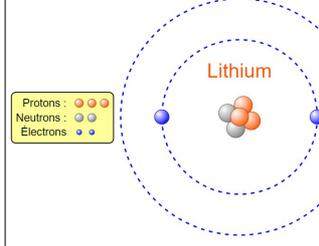
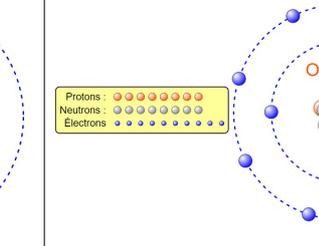
## Chapitre 2 : Feuille d'exercices n°1

NOM :	Prénom :	Classe :
<b>... / 10</b>	Je sais travailler dans le calme et avec sérieux : ... / 2 pts	
	Je sais différencier un atome d'un ion : ... / 2 pts	
	Je sais calculer la composition d'un atome ou d'un ion : ... / 4 pts	
	Je sais faire un schéma d'atome légendé : ... / 2 pts	

### Exercice n°1 : Relier la bonne phrase avec la formule chimique correspondante.

Un atome qui a gagné 1 électron	●	●	Cu <sup>2+</sup>
Un atome électriquement neutre	●	●	Na <sup>+</sup>
Un atome qui a perdu 1 électrons	●	●	Mg
Un ion chargé positivement	●	●	Cl <sup>-</sup>
Un ion qui a perdu 3 électrons	●	●	Fe <sup>3+</sup>

### Exercice n°2 : Reconnaître les ions et les atomes

<b>images</b>			
<b>Atome ou ions ?</b>	.....	.....	.....
<b>Symbole chimique</b>	<b>He</b>	<b>Li</b>	<b>O</b>
<b>Formule Chimique</b>	..	..	..

### Exercice 3 : Composition d'un ion

Nom	Nombre de protons	Nombre d'électrons	Nombre de Charge électrique	Gagné ou perdu des électrons ?	Formule chimique de l'ion
Ion chlorure	...	18	-1	...	Cl <sup>-</sup>
Ion fer II	26	...	2	...	Fe <sup>2+</sup>
Ion magnésium	12	10	...	...	Mg <sup>...</sup>
Ion Fluor	9	...	...	...	F <sup>-</sup>

### Exercice n°4 : schématisation de l'ion argent

1) Certains pansement pour brûlures contiennent des ions argents, de formule chimique Ag<sup>+</sup>. Ces ions ont des propriétés antibactériennes et cicatrisantes. Expliquer comment les ions argents se sont-ils formés à partir de l'atome d'argent ?

- L'ion argent est formé à partir d'un atome d'argent qui a perdu deux électrons
- L'ion argent est formé à partir d'un atome d'argent qui a gagné un électron
- L'ion argent est formé à partir d'un atome d'argent qui a perdu un électron

2) L'atome d'argent contient 47 protons et 107 nucléons.

Combien l'ion argent possède-t-il de protons ? .....

Combien l'ion argent possède-t-il de neutrons ? .....

Combien l'ion argent possède-t-il de d'électrons ? .....

3) Faire le schéma de l'ion argent. Ag<sup>+</sup>

Légende : + : proton    o : neutron    - : électron