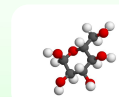


Ch 2

Les ions – Activité 1



Formation des ions – Étude documentaire

Appréciation :

D1-2	Comprendre des énoncés oraux	NA	EA	A	Expert
D1-3	Lire et comprendre l'écrit	NA	EA	A	Expert
D1-8	Passer d'un langage à un autre	NA	EA	A	Expert
D4-1	Mener une démarche scientifique, résoudre un problème	NA	EA	A	Expert

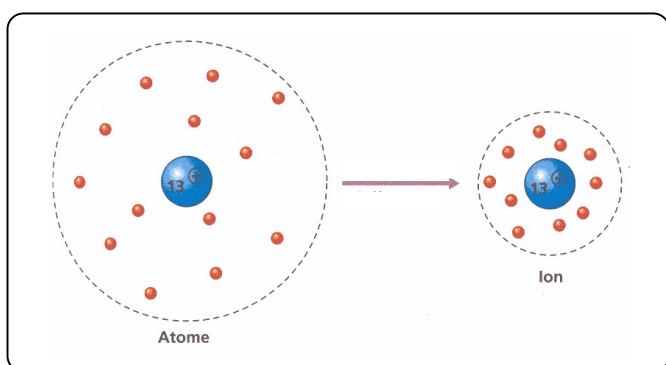


Fig.1 Modèles d'un atome de aluminium et d'un ion aluminium

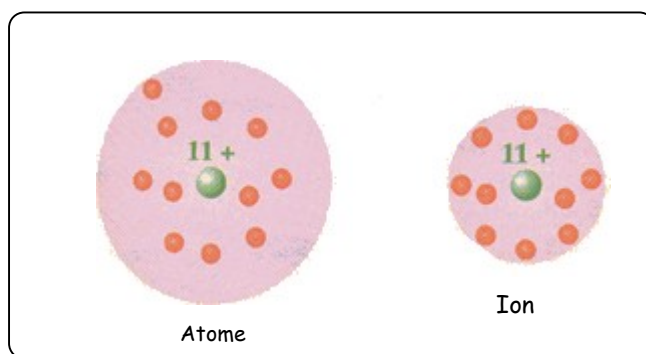


Fig.2 Modèles d'un atome de sodium et d'un ion sodium

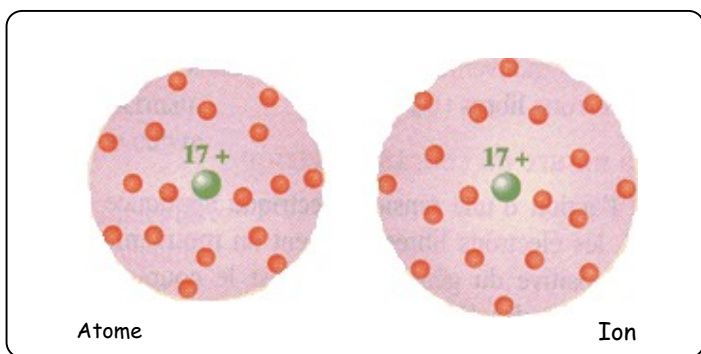


Fig.3 Modèles d'un atome de chlore et d'un ion chlorure

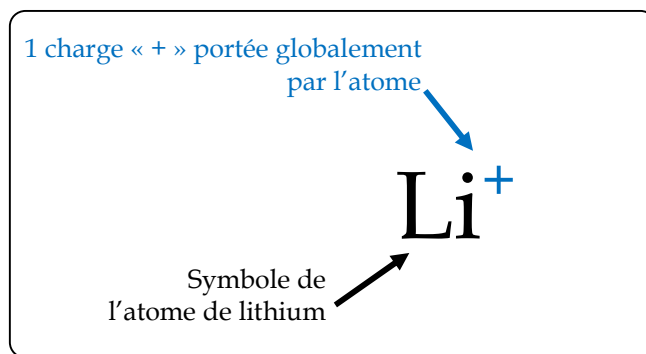


Fig.4 Formule de l'ion lithium : sa charge totale est égale à une charge élémentaire positive.

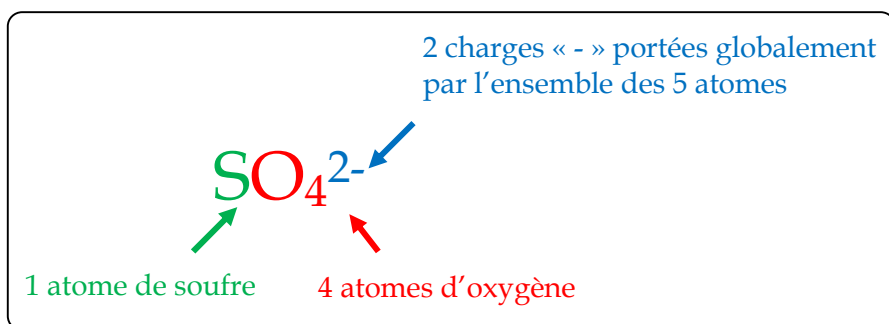


Fig. 5

Formule de l'ion sulfate (polyatomique) : sa charge totale est égale à deux charges élémentaires négatives.

L'ion aluminium :

1. Pourquoi l'ion aluminium n'est pas électriquement neutre ?

.....
.....

2. Pour l'ion aluminium, les charges excédentaires sont-elles positives ou négatives ? Combien y en a-t-il ?

.....
.....

3. En vous aidant des réponses 1 et 2 ainsi que du document 4, écrire la formule de l'ion aluminium.

.....

L'ion sodium :

4. Pourquoi l'ion sodium n'est pas électriquement neutre ?

.....
.....

5. Pour l'ion sodium, les charges excédentaires sont-elles positives ou négatives ? Combien y en a-t-il ? Ecrire la formule de cet ion.

.....
.....

L'ion chlorure :

6. Pourquoi l'ion chlorure n'est pas électriquement neutre ?

.....
.....

7. Pour l'ion chlorure, les charges excédentaires sont-elles positives ou négatives ? Combien y en a-t-il ? Ecrire la formule de cet ion.

.....
.....

À retenir :

Un ion est

.....
.....