

Chapitre 3

LES IONS

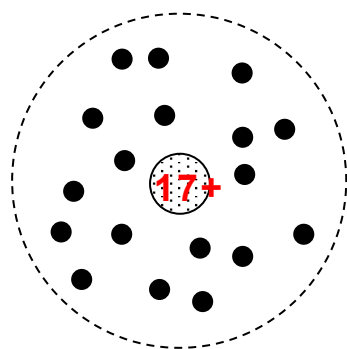
I – Généralités

Voir activité documentaire « **Les sels minéraux : des ions indispensables à la vie** »

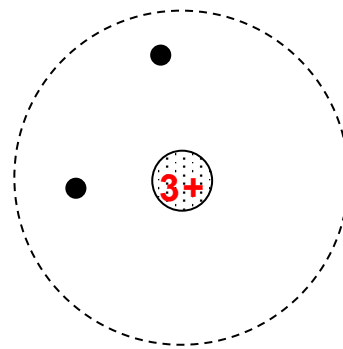
Définition : Un **ion** est un atome (ou groupe d'atomes) ayant perdu ou gagné des électrons.

Un ion est une particule **électriquement chargée** : il existe des ions positifs (ex : ion sodium Na^+) et des ions négatifs (ex : ion oxygène O^{2-}).

Représentation d'ions :



ion négatif
(ion chlorure Cl^-)



ion positif
(ion lithium Li^+)

II – Tests de reconnaissance des ions

Voir activité documentaire « **Les ions dans les médicaments** »

Fiche méthode n° 13 : **Les tests de reconnaissance**

Des réactifs comme la **soude** ou le **nitrate d'argent** permettent de mettre en évidence la présence de certains ions.

Lors de la mise en évidence de ces ions, on observe des **précipités colorés**.