

# Chapitre 5 : Les ions

11 mars 2019

# I. Ion

## II. Tests de reconnaissance

## À retenir

- Un atome (ou groupe d'atomes) peut perdre des électrons ou en gagne. Il possède alors une charge électrique, c'est un ion.

## À retenir

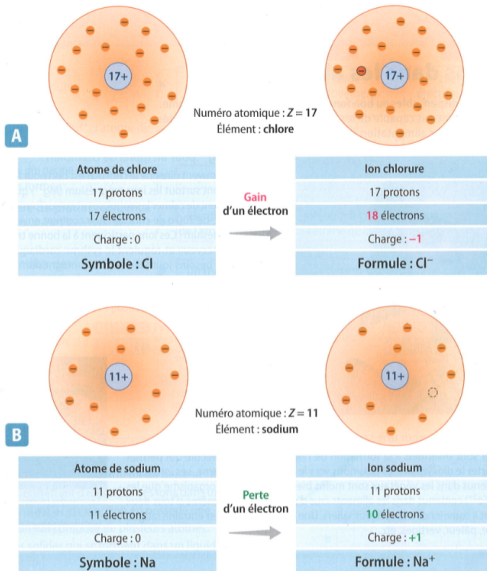
- Un atome (ou groupe d'atomes) peut perdre des électrons ou en gagne. Il possède alors une charge électrique, c'est un ion.
- Si un atome perd un ou plusieurs électrons, il est chargé positivement, c'est un ion positif (un cation).

## À retenir

- Un atome (ou groupe d'atomes) peut perdre des électrons ou en gagne. Il possède alors une charge électrique, c'est un ion.
- Si un atome perd un ou plusieurs électrons, il est chargé positivement, c'est un ion positif (un cation).
- S'il en gagne, il est chargé négativement, c'est un ion négatif (un anion).

## À retenir

- Un atome (ou groupe d'atomes) peut perdre des électrons ou en gagne. Il possède alors une charge électrique, c'est un ion.
- Si un atome perd un ou plusieurs électrons, il est chargé positivement, c'est un ion positif (un cation).
- S'il en gagne, il est chargé négativement, c'est un ion négatif (un anion).
- La formule chimique d'un ion indique le nombre d'électrons gagnés ou perdus.



I. Ion

II. Tests de reconnaissance



## À retenir

- Pour identifier les ions présents dans une solution on utilise un test reconnaissance par précipitation.

## À retenir

- Pour identifier les ions présents dans une solution on utilise un **test reconnaissance** par précipitation.
- On verse quelques gouttes de réactif dans la solution à tester (voir schéma de la partie 1 page 22 du cahier d'activité) :

## À retenir

- Pour identifier les ions présents dans une solution on utilise un test reconnaissance par précipitation.
- On verse quelques gouttes de réactif dans la solution à tester (voir schéma de la partie 1 page 22 du cahier d'activité) :
  - Si il y a une réaction chimique entre les ions du réactif et de la solution, un précipité est formé. Le test est positif.
  - S'il n'y a pas de précipité, le test est négatif.

## À retenir

- Pour identifier les ions présents dans une solution on utilise un test reconnaissance par précipitation.
- On verse quelques gouttes de réactif dans la solution à tester (voir schéma de la partie 1 page 22 du cahier d'activité) :
  - Si il y a une réaction chimique entre les ions du réactif et de la solution, un précipité est formé. Le test est positif.
  - S'il n'y a pas de précipité, le test est négatif.
- Voir la fiche méthode 6 page 123 pour les tests d'identification des ions métalliques.