

Chapitre 5 : Les ions

22 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

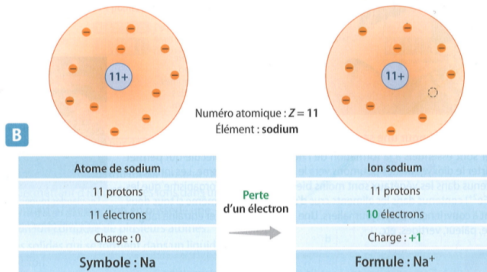
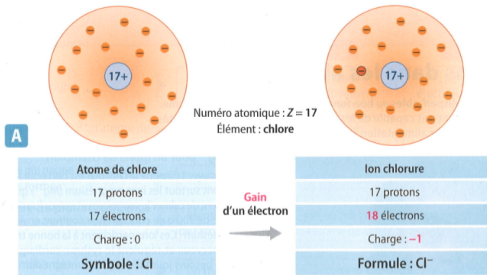
- Un atome (ou groupe d'atomes) peut perdre des électrons ou en gagne. Il possède alors une charge électrique, c'est un ion.
- Si un atome perd un ou plusieurs électrons, il est chargé positivement, c'est un ion positif (un cation).

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.