

22

Représenter un ion

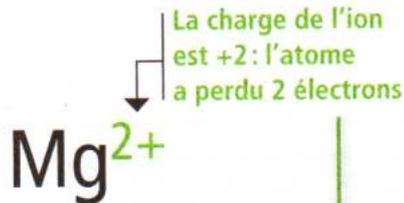
Un ion est un atome (ou groupe d'atomes) ayant **gagné** ou **perdu** un ou plusieurs **électrons**. Il n'est donc pas électriquement neutre (contrairement à un atome), mais possède une **charge électrique**.

La formule d'un ion renseigne sur sa charge électrique et sur le nombre d'électrons gagnés ou perdus par l'atome pour le former.

Exemple d'un ion chargé positivement (cation)

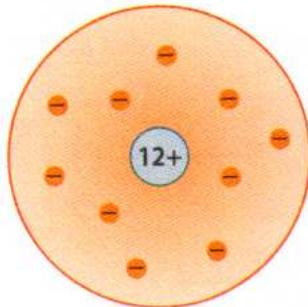
L'ion magnésium ($Z = 12$)

Formule



Représentation

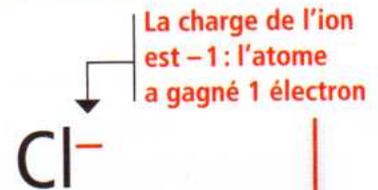
$Z = 12$ donc 12 protons
 $12 - 2 = 10$ électrons



Exemple d'un ion chargé négativement (anion)

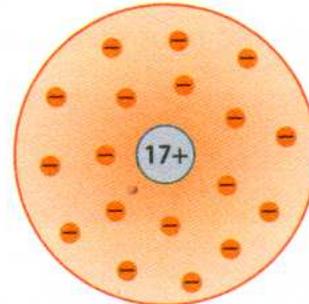
L'ion chlorure ($Z = 17$)

Formule



Représentation

$Z = 17$ donc 17 protons
 $17 + 1 = 18$ électrons



Je m'entraîne

L'atome d'aluminium ($Z = 13$) perd 3 électrons pour former l'ion aluminium.

➔ Écris la formule de cet ion et représente-le.

Formule : ...Al³⁺...

