

# 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)

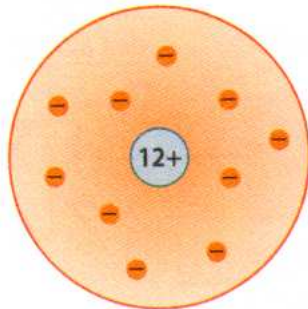
L'ion magnésium ( $Z = 12$ )

Formule



Représentation

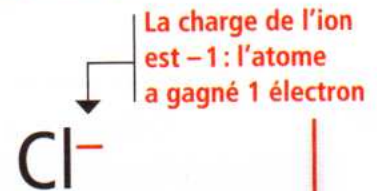
$Z = 12$  donc 12 protons  
 $12 - 2 = 10$  électrons



Exemple d'un ion chargé négativement (anion)

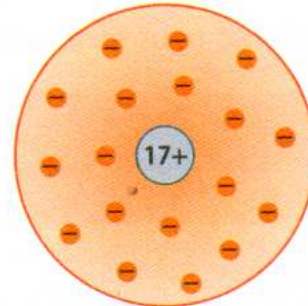
L'ion chlorure ( $Z = 17$ )

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 : ...Al<sup>3+</sup>

