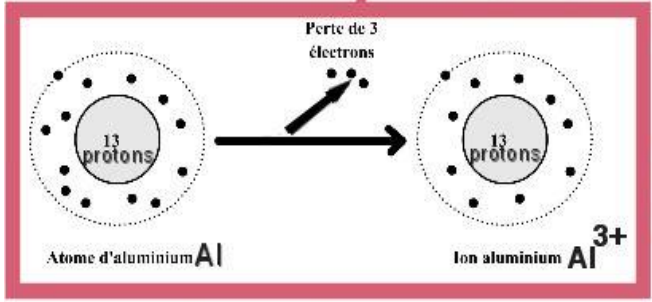


# CHIMIE CHAPITRE 2

Exemples :  $H^+$ ;  $Cu^{2+}$ ;  $Fe^{3+}$

Ils ont perdu des électrons

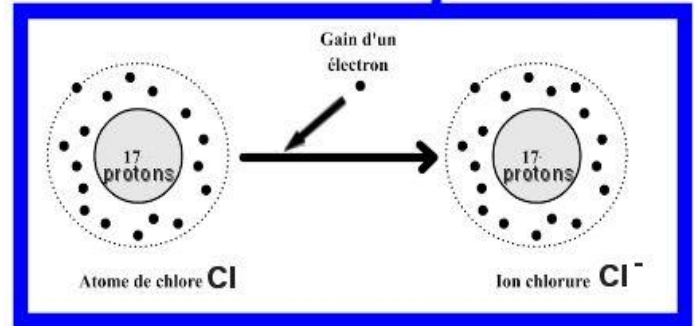
LES IONS POSITIFS QU'ON APPELLE CATIONS



Exemples:  $Cl^-$ ;  $S^{2-}$ ;  $HO^-$

Ils ont gagné des électrons

LES IONS NEGATIFS QU'ON APPELLE ANIONS



Rendent les liquides conducteurs d'électricité

Contrairement à un atome, un ion n'est pas neutre, c'est une espèce chargée

Un liquide contenant des ions s'appelle une solution ionique.

Une solution ionique est neutre : elle contient des ions positifs et des ions négatifs dont les charges + et - se compensent

exemples:  
chlorure de sodium : ( $Na^+ + Cl^-$ )  
chlorure de cuivre : ( $Cu^{2+} + 2 Cl^-$ )

Les ions

Le Test des ions

Test au Nitrate d'argent ( $Ag^+ + NO_3^-$ )  
Précipité BLANC

Test au Chlorure de baryum ( $Ba^{2+} + 2Cl^-$ )  
Précipité BLANC

Ces ions donnent des précipités colorés avec les ions hydroxydes  $HO^-$  de la soude.

