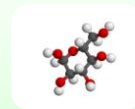


## Ch 2

## Les ions – Cours



### 1. Définition

Un ion est un **atome ou un groupe d'atomes** ayant **perdu ou gagné** un ou plusieurs **électrons**.

- Lorsque l'atome (ou le groupe d'atomes) **gagne des électrons**, il se transforme en ion **négatif**.

- Lorsque l'atome (ou le groupe d'atomes) **perd des électrons**, il se transforme en ion **positif**.

Il est donc **électriquement chargé**.

Un ion **négatif** est appelé **anion**.

Un ion positif est appelé **cation**.

### 2. Quelques exemples d'ions

Quelques anions :

Quelques cations

Noms des ions	Formules
Ion hydrogène	$H^+$
Ion sodium	$Na^+$
Ion calcium	$Ca^{2+}$
Ion potassium	$K^+$
Ion zinc	$Zn^{2+}$
Ion argent	$Ag^+$
Ion aluminium	$Al^{3+}$
Ion cuivre <b>II</b>	$Cu^{2+}$
Ion Fer <b>II</b>	$Fe^{2+}$
Ion Fer <b>III</b>	$Fe^{3+}$

Noms des ions	Formules
Ion chlorure	$Cl^-$
Ion fluorure	$F^-$
Ion <b>hydroxyde</b>	$HO^-$
Ion nitrate	$NO_3^-$
Ion sulfate	$SO_4^{2-}$
Ion permanganate	$MnO_4^-$
Ion carbonate	$CO_3^{2-}$
Ion hydrogénocarbonate	$HCO_3^-$
Ion hydrogénophosphate	$HPO_4^{2-}$

