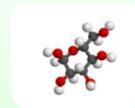


Ch 2

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 II	Cu^{2+}
Ion Fer II	Fe^{2+}
Ion Fer III	Fe^{3+}

Noms des ions	Formules
Ion chlorure	Cl^-
Ion fluorure	F^-
Ion hydroxyde	HO^-
Ion nitrate	NO_3^-
Ion sulfate	SO_4^{2-}
Ion permanganate	MnO_4^-
Ion carbonate	CO_3^{2-}
Ion hydrogéno carbonate	HCO_3^-
Ion hydrogéno phosphate	HPO_4^{2-}

