Retourner à : Organisation et transformation de la matière

L'ion

I Définition

Un ion est un atome (ou un groupement d'atomes) qui a gagné ou perdu 1 ou plusieurs électrons
Un ion est électriquement chargé

Un cation est positif donc il provient d'un atome qui a perdu un ou plusieurs électrons.

Un anion est négatif donc il provient d'un atome qui a gagné un ou plusieurs électrons.

Un ion a une formule

ex: Cu^{2+} -> charge detaché
ex: Cl^- -> le 1 ne s'écrit pas
OH^-

exemples d'ions à connaitre.
ion hydrogène H^+
ion ~~hydr~~ hydroxyde HO^-
ion fer II Fe^{2+}
ion fer III Fe^{3+}
ion cuivre Cu^{2+}
ion zinc Zn^{2+}
ion chlorure Cl^-

métalliques

3eme – S’entrainer sur les ions

Commencer le QCM
Leçon précédente
Activité de l’atome à l’ion
Leçon suivante
Qu’est-ce qu’un ion ?