

Fiche révision Chapitre 1

- composition atome : noyau (protons et neutrons) et électrons
 - proton : chargé positivement, de charge e.
 - neutron : pas de charge.
 - électron : chargé négativement, de charge -e.
=> toujours autant de protons que d'électrons dans un atome.
- représentation symbolique d'un atome : ${}^A_Z X$ avec
 - A : nombre de masse , nombre de nucléons
 - Z : numéro atomique , nombre de protons
nombre de neutrons : A-Z
- charge q du noyau : $q = Ze$. Unité charge : coulomb
- masse m de l'atome : $m = Am_{nucleon}$ avec $m_{nucleon}$ la masse d'un nucléon.
- atome essentiellement constitué de vide (structure lacunaire). Le noyau est tout petit par rapport à l'atome.
- définition d'un ion : atome ayant gagné ou perdu un ou plusieurs électrons.
 - cation : ion positif (atome ayant perdu des électrons)
 - anion : ion négatif (atome ayant gagné des électrons)
- définition d'un élément chimique : ensemble des entités ayant le même Z.
- espèce ionique : formée par l'assemblage de cations et d'anions (pour être neutre)
(savoir écrire la formule)