

## 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  $-e$ .  
 $\Rightarrow$  toujours autant de protons que d'électrons dans un atome.
- représentation symbolique d'un atome :  ${}_Z^AX$  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'assemble de cations et d'anions (pour être neutre)  
(savoir écrire la formule )