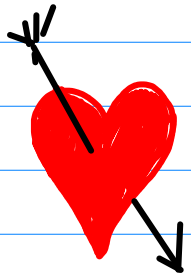
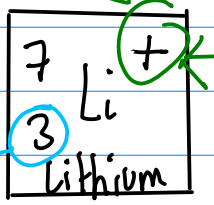
Chapitre 3 : Les ions

1) Définitions



Un ion est un atome ou une molécule ayant gagné ou perdu un ou plusieurs électrons.

2) Composition d'un ion



charge totale

* Si = 0 on n'écrit rien, c'est un atome.
* Si ≠ 0 alors c'est un ion.

Composition de l'ion Li^+

noyau
7 nucléons { 3 protons (+)
4 neutrons (0)

nuage électronique
3 − (+1) = 2 électrons . e^-

Charge totale = nbr de protons − nbr d'électrons

3) Les ions positifs et négatifs

* ions positifs

Ils perdent des électrons
ce sont des cathions.

H^+ ion hydrogène
a perdu 1 électron

Cu^{2+} ion cuivre II (Bleu)
a perdu 2 électrons

Na^+ ion sodium

H_3O^+ ion oxonium

Fe^{2+} ion fer II (ion ferreux)

Fe^{3+} ion Fer III (ion ferrique)

NH_4^+ ion ammonium

* ions négatifs

Ils gagnent des électrons
ce sont des anions

Cl^- ion chlorure
a gagné 1 électron

F^- ion fluorure
a gagné 1 e^-

HO^- ion hydroxyde
a gagné 1 e^-

NO_3^- ion nitrate