Correction Activité n°3 p 32 :
Les ions dans l'eau minérale.

1) Un solide ionique doit être neutre. Pour cela il faut que les charges des ions positifs et celles des ions négatifs s'équilibrent.

2) et 3) Les ions

* Ions positifs

Ion calcium Ca^{2+} — Ca^{2+}

Ion sodium Na^+ — Na^+

Ion magnésium Mg^{2+} — Mg^{2+}

Ion potassium K^+ — K^+

Cathions : ils ont perdu un ou plusieurs électrons

* Ions négatifs

Ion hydrogénocarbonate HCO_3^- — HCO_3^-

Ion sulfates SO_4^{2-} — SO_4^{2-}

Ion chlorure Cl^- — Cl^-

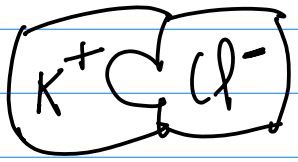
Ion nitrate NO_3^- — NO_3^-

Anions : ils ont gagné un ou plusieurs électrons

Les solides ioniques:

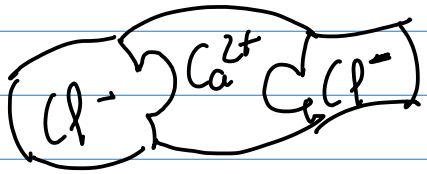
* Chlorure de potassium

Formule KCl



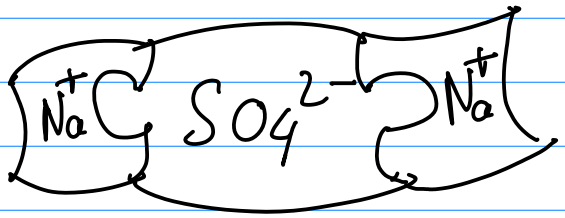
* Chlorure de Calcium

Formule $CaCl_2$



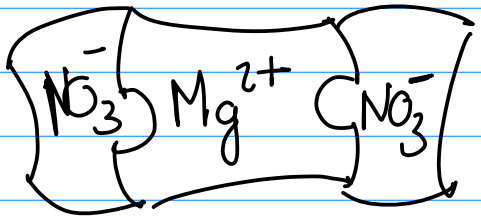
* Sulfate de sodium

Formule Na_2SO_4



* Nitrate de magnésium

Formule $Mg(NO_3)_2$



4) L'extrait sec d'une eau minérale contient toutes les combinaisons neutres possibles d'ions positifs et négatifs.