

Tableau récapitulatif des principaux ions de la chimie.

	CATIONS	ANIONS
ions portant une seule charge	H^+ proton H_3O^+ ion hydronium NH_4^+ ion ammonium Li^+ ion lithium Na^+ ion sodium K^+ ion potassium Ag^+ ion argent	HO^- ion hydroxyde Cl^- ion chlorure F^- ion fluorure NO_3^{2-} ion nitrate MnO_4^- ion permanganate
ions portant deux charges	Mg^{2+} ion magnésium Ca^{2+} ion calcium Ba^{2+} ion baryum Fe^{2+} ion fer II Ni^{2+} ion nickel Cu^{2+} ion cuivre II Zn^{2+} ion zinc Sn^{2+} ion étain Pb^{2+} ion plomb	O_2^- ion oxyde S_2^- ion sulfure SO_3^{2-} ion sulfite SO_4^{2-} ion sulfate CO_3^{2-} ion carbonate $Cr_2O_7^{2-}$ ion dichromate
ions portant trois charges	Al^{3+} ion aluminium Fe^{3+} ion fer III Au^{3+} ion or	PO_4^{3-} ion phosphate N_3^- ion nitrure
ions portant quatre charges	Pt^{4+} ion platine IV	C_4^- ion carbure

A connaître par cœur :

Ion sodium	Ion potassium	Ion Magnésium	Ion Calcium	Ion Chlorure	Ion cuivre
Ion hydroxyle	Ion Hydronium	Ion permanganate	Ion nitrate	Ion Sulfate	Ion Carbonate

On peut alors savoir les ions présents lors de la dissolution d'un composé ionique dans l'eau :

Sulfate de cuivre : $CuSO_4$ qui donne dans l'eau les ions Cu^{2+} et SO_4^{2-}

Sulfate de sodium :

Chlorure de sodium :

Chlorure de magnésium :

Chlorure de calcium :

Chlorure d'hydrogène :

Chlorure de potassium :

Chlorure de potassium :

Permanganate de potassium :

Nitrate d'argent :