

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 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ 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

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 :
Permanganate de potassium :
Nitrate d'argent :

Au moins connaître :

Ion sodium	Ion potassium	Ion Magnésium	Ion Calcium	Ion Chlorure	Ion cuivre
------------	---------------	---------------	-------------	--------------	------------

Ion hydroxyle	Ion Hydronium	Ion permanganate	Ion nitrate	Ion Sulfate	Ion Carbonate
---------------	---------------	------------------	-------------	-------------	---------------