

*Rappels sur les ions*

Atome donnant l'ion	Nom de l'ion	Formule de l'ion
H hydrogène	ion oxonium	$H^+$
Li lithium	ion lithium	$Li^+$
O oxygène	ion oxygène	$O^{2-}$
F fluor	ion fluorure	$F^-$
Na sodium	ion sodium	$Na^+$
Mg magnésium	ion magnésium	$Mg^{2+}$
Al aluminium	ion aluminium	$Al^{3+}$
Cl chlore	ion chlorure	$Cl^-$
K potassium	ion potassium	$K^+$
Ca calcium	ion calcium	$Ca^{2+}$
Br brome	ion bromure	$Br^-$
Ag argent	ion argent	$Ag^+$
Fe fer	ion fer II ou ion fereux	$Fe^{2+}$
Fe fer	ion fer III ou ferrique	$Fe^{3+}$
Mn	ion manganèse II	$Mn^{2+}$

Charge	Formule	Nom
+1	$NH_4^+$	ammonium
-1	$ClO_4^-$ $ClO_3^-$ $ClO_2^-$ $ClO^-$ $NO_3^-$ $OH^-$ $CH_3CO_2^-$ $MnO_4^-$	perchlorate chlorate chlorite hypochlorite nitrate hydroxyde acétate permanganate
-2	$SO_4^{2-}$ $SO_3^{2-}$ $CO_3^{2-}$ $CrO_4^{2-}$ $Cr_2O_7^{2-}$ $C_2O_4^{2-}$ $MnO_4^{2-}$	sulfate sulfite carbonate chromate bichromate oxalate manganate
-3	$PO_4^{3-}$ $BO_3^{3-}$ $AsO_4^{3-}$	phosphate borate arséniate
-4	$P_2O_7^{4-}$	pyrophosphate

Nom de l'ion polyatomique	Formule de l'ion polyatomique
Ammonium	$NH_4^+$
Hydroxyde	$OH^-$
Carbonate	$CO_3^{2-}$
Nitrate	$NO_3^-$
Sulfate	$SO_4^{2-}$
Bicarbonate	$HCO_3^-$
Phosphate	$PO_4^{3-}$