

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 ₃ CO 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 ₂ O ₇ ²⁻ C ₂ O 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 ₂ O 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⁻