

Tableau 3.4 Les noms et les valences de quelques ions polyatomiques courants

Valence = -1			
Ion	Nom	Ion	Nom
CN ⁻	Cyanure	H ₂ PO ₃ ⁻	bihydrogénophosphite
CH ₃ COO ⁻	Acétate	H ₂ PO ₄ ⁻	bihydrogénophosphate
ClO ⁻	Hypochlorite	MnO ₄ ⁻	Permanganate
ClO ₂ ⁻	Chlorite	NO ₂ ⁻	Nitrite
ClO ₃ ⁻	Chlorate	NO ₃ ⁻	Nitrate
ClO ₄ ⁻	Perchlorate	OCN ⁻	Cyanate
HCO ₃ ⁻	Bicarbonate	HS ⁻	Hydrogénosulfure
HSO ₃ ⁻	Bisulfite	OH ⁻	Hydroxyde
HSO ₄ ⁻	Bisulfate	SCN ⁻	Thiocyanate

Valence = -2			
Ion	Nom	Ion	Nom
CO ₃ ²⁻	Carbonate	O ₂ ²⁻	Peroxide
C ₂ O ₄ ²⁻	Oxalate	SiO ₃ ²⁻	Silicate
CrO ₄ ²⁻	Chromate	SO ₃ ²⁻	Sulfite
Cr ₂ O ₇ ²⁻	Bichromate	SO ₄ ²⁻	Sulfate
HPO ₃ ²⁻	Hydrogénophosphite	S ₂ O ₃ ²⁻	Thiosulfate
HPO ₄ ²⁻	Hydrogénophosphate		

Valence = -3			
Ion	Nom	Ion	Nom
AsO ₃ ³⁻	Arsénite	PO ₃ ³⁻	Phosphite
AsO ₄ ³⁻	Arséniate	PO ₄ ³⁻	Phosphate