Fiche des ions polyatomiques

41 ions courants · classés par charge · les lignes surlignées signalent les paires -ate / -ite apparentées

Cations

Nom	Formule	Charge
Ammonium	NH_4	1+
Mercure(I)	Hg_2	2+
Oxonium (hydronium)	H_3O	1+

Anions 1−

Nom	Formule	Charge
Acétate (éthanoate)	CH_3COO	1−
Amidure	NH_2	1−
Azoture	N_3	1−
Bromate	BrO_3	1−
Chlorate	ClO_3	1−
Chlorite	ClO_2	1−
Cyanate	OCN	1−
Cyanure	CN	1−
Dihydrogénophosphate	H_2PO_4	1−
Formiate (méthanoate)	$HCOO$	1−
Hydrogénocarbonate (bicarbonate)	HCO_3	1−
Hydrogénosulfate (bisulfate)	HSO_4	1−
Hydrogénosulfite	HSO_3	1−
Hydroxyde	OH	1−
Hypochlorite	ClO	1−
Iodate	IO_3	1−
Nitrate	NO_3	1−
Nitrite	NO_2	1−
Perbromate	BrO_4	1−
Perchlorate	ClO_4	1−
Periodate	IO_4	1−
Permanganate	MnO_4	1−
Thiocyanate	SCN	1−

Anions 2−

Nom	Formule	Charge
Carbonate	CO_3	2−
Chromate	CrO_4	2−
Dichromate	Cr_2O_7	2−
Hydrogénophosphate	HPO_4	2−
Oxalate	C_2O_4	2−
Peroxyde	O_2	2−
Silicate	SiO_3	2−
Sulfate	SO_4	2−
Sulfite	SO_3	2−
Thiosulfate	S_2O_3	2−

Anions 3−

Nom	Formule	Charge
Arséniate	AsO_4	3−
Borate	BO_3	3−
Citrate	$C_6H_5O_7$	3−
Phosphate	PO_4	3−
Phosphite	PO_3	3−

Nomenclature des oxoanions

Pour des oxoanions apparentés, -ate indique en général plus d'oxygène que -ite ; per- indique un oxygène de plus que -ate, et hypo- un oxygène de moins que -ite.