

Reglas básicas de nomenclatura química

Iones monoatómicos más comunes

El nombre de los cationes coincide con el nombre del elemento. Cuando un elemento forma dos o más cationes, se adiciona la carga del ion entre paréntesis con numeral romano. Los metales de transición normalmente forman más de un catión.

El nombre de los aniones proviene del nombre del elemento y el sufijo -uro, excepto por el anión óxido, O^{2-} . Por ejemplo, el anión bromuro, Br^- , se compone de una parte del nombre del elemento, brom-, y la terminación -uro.

Carga única

Cationes		Aniones	
Símbolo	Nombre	Símbolo	Nombre
H^+	ion hidrógeno	H^-	hidruro
Li^+	ion litio	F^-	fluoruro
Na^+	ion sodio	Cl^-	cloruro
K^+	ion potasio	Br^-	bromuro
Rb^+	ion rubidio	I^-	yoduro
Cs^+	ion cesio	O^{2-}	óxido
Be^{2+}	ion berilio	S^{2-}	sulfuro
Mg^{2+}	ion magnesio	Se^{2-}	selenuro
Ca^{2+}	ion calcio	Te^{2-}	telururo
Sr^{2+}	ion estroncio	N^{3-}	nitruro
Ba^{2+}	ion bario	P^{3-}	fosfuro
Ra^{2+}	ion radio	As^{3-}	arsenuro
Ag^+	ion plata		
Zn^{2+}	ion zinc		
Al^{3+}	ion aluminio		

Varias cargas

Símbolo	Nombre	
	sistemático	común
Cu^+	ion cobre(I)	cuproso
Cu^{2+}	ion cobre(II)	cúprico
Fe^{2+}	ion hierro(II)	ferroso
Fe^{3+}	ion hierro(III)	férrico
Sn^{2+}	ion estaño(II)	
Sn^{4+}	ion estaño(IV)	
Cr^{2+}	ion cromo(II)	cromoso
Cr^{3+}	ion cromo(III)	crómico
Mn^{2+}	ion manganeso(II)	
Mn^{3+}	ion manganeso(III)	
Hg^{2+}	ion mercurio(II)	mercúrico
Pb^{2+}	ion plomo(II)	plumboso
Pb^{4+}	ion plomo(IV)	plúmbico
Co^{2+}	ion cobalto(II)	cobaltoso
Co^{3+}	ion cobalto(III)	cobáltico
Au^+	ion oro(I)	aurouso
Au^{3+}	ion oro(III)	aúrico
Ni^{2+}	ion níquel (II)	
Ni^{4+}	ion níquel (IV)	

Iones poliatómicos más comunes

Cationes

Fórmula	Nombre	
NH_4^+	ion amonio	
Hg_2^{2+}	ion mercurio (I)	mercuroso

Aniones

En este caso también se incluye el nombre del ácido del que proviene el anión.

Anión	Nombre	Ácido	Nombre
Fórmula		Fórmula	
ClO_4^-	perclorato	HClO_4	ácido perclórico
ClO_3^-	clorato	HClO_3	ácido clórico
ClO_2^-	clorito	HClO_2	ácido cloroso
ClO^-	hipoclorito	HClO	ácido hipocloroso
IO_4^-	periyodato	HIO_4	ácido periyódico
IO_3^-	yodato	HIO_3	ácido yódico
IO^-	hipoyodito	HIO	ácido hipoyodoso
BrO_3^-	bromato	HBrO_3	ácido brómico
BrO^-	hipobromito	HBrO	ácido hipobromoso
NO_3^-	nitrato	HNO_3	ácido nítrico
NO_2^-	nitrito	HNO_2	ácido nitroso
SO_4^{2-}	sulfato	H_2SO_4	ácido sulfúrico
SO_3^{2-}	sulfito	H_2SO_3	ácido sulfuroso
$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	tiosulfato	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$	ácido tiosulfúrico
PO_4^{3-}	fosfato	H_3PO_4	ácido fósforico
PO_3^{3-}	fosfito	H_3PO_3	ácido fosforoso
AsO_4^{3-}	arsenato	H_3AsO_4	ácido arsénico
SeO_4^{2-}	selenato	H_2SeO_4	ácido selénico
BO_3^{3-}	borato	H_3BO_3	ácido bórico
$\text{B}_4\text{O}_7^{2-}$	tetraborato		
CN^-	cianuro	HCN	ácido cianhídrico
SCN^-	tiocianate	HSCN	ácido tiociánico
CO_3^{2-}	carbonato	H_2CO_3	ácido carbónico
$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$	acetato	$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$	ácido acético
CH_3COO^-	acetato	CH_3COOH	ácido acético
$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	oxalato	$\text{C}_2\text{O}_4\text{H}_2$	ácido oxálico
$\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6^{2-}$	tartrato	$\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6$	ácido tartárico
CrO_4^{2-}	cromato		
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	dicromato		
MnO_4^-	permanganato		
SiO_3^{2-}	silicato		
SiF_6^{2-}	hexafluorosilicato		
OH^-	hidróxido		
O_2^{2-}	peróxido		
NH_2^-	amida		