

# 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	
$\text{NH}_4^+$	ion amonio	
$\text{Hg}_2^{2+}$	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	
$\text{ClO}_4^-$	perclorato	$\text{HClO}_4$	ácido perclórico
$\text{ClO}_3^-$	clorato	$\text{HClO}_3$	ácido clórico
$\text{ClO}_2^-$	clorito	$\text{HClO}_2$	ácido cloroso
$\text{ClO}^-$	hipoclorito	$\text{HClO}$	ácido hipocloroso
$\text{IO}_4^-$	peryodato	$\text{HIO}_4$	ácido peryódico
$\text{IO}_3^-$	yodato	$\text{HIO}_3$	ácido yódico
$\text{IO}^-$	hipoyodito	$\text{HIO}$	ácido hipoyodoso
$\text{BrO}_3^-$	bromato	$\text{HBrO}_3$	ácido brómico
$\text{BrO}^-$	hipobromito	$\text{HBrO}$	ácido hipobromoso
$\text{NO}_3^-$	nitrato	$\text{HNO}_3$	ácido nítrico
$\text{NO}_2^-$	nitrito	$\text{HNO}_2$	ácido nitroso
$\text{SO}_4^{2-}$	sulfato	$\text{H}_2\text{SO}_4$	ácido sulfúrico
$\text{SO}_3^{2-}$	sulfito	$\text{H}_2\text{SO}_3$	ácido sulfuroso
$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	tiosulfato	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$	ácido tiosulfúrico
$\text{PO}_4^{3-}$	fosfato	$\text{H}_3\text{PO}_4$	ácido fósforico
$\text{PO}_3^{3-}$	fosfito	$\text{H}_3\text{PO}_3$	ácido fosforoso
$\text{AsO}_4^{3-}$	arsenato	$\text{H}_3\text{AsO}_4$	ácido arsénico
$\text{SeO}_4^{2-}$	selenato	$\text{H}_2\text{SeO}_4$	ácido selénico
$\text{BO}_3^{3-}$	borato	$\text{H}_3\text{BO}_3$	ácido bórico
$\text{B}_4\text{O}_7^{2-}$	tetraborato		
$\text{CN}^-$	cianuro	$\text{HCN}$	ácido cianhídrico
$\text{SCN}^-$	tiocianate	$\text{HSCN}$	ácido tiociánico
$\text{CO}_3^{2-}$	carbonato	$\text{H}_2\text{CO}_3$	ácido carbónico
$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$	acetato	$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$	ácido acético
$\text{CH}_3\text{COO}^-$	acetato	$\text{CH}_3\text{COOH}$	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
$\text{CrO}_4^{2-}$	cromato		
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	dicromato		
$\text{MnO}_4^-$	permanganato		
$\text{SiO}_3^{2-}$	silicato		
$\text{SiF}_6^{2-}$	hexafluorosilicato		
$\text{OH}^-$	hidróxido		
$\text{O}_2^{2-}$	peróxido		
$\text{NH}_2^-$	amida		