

En la siguiente tabla se presentan los elementos que generalmente se usan para formar compuestos. Los números de valencia están en [valor absoluto](#).

Elemento	Símbolo	Número de Valencia	Elemento	Símbolo	Número de Valencia
Aluminio	Al	3	Antimonio	Sb	3 y 5
Arsénico	As	3 y 5	Astato	At	1, 3, 5 y 7
Azufre	S	2, 4 y 6	Bario	Ba	2
Berilio	Be	2	Bismuto	Bi	3 y 5
Boro	B	3	Bromo	Br	1 y 5
Cadmio	Cd	2	Calcio	Ca	2
Carbono	C	2 y 4	Cesio	Cs	1
Cinc	Zn	2	Circonio	Zr	4
Cloro	Cl	1, 3, 5 y 7	Cobalto	Co	2 y 3
Cobre	Cu	2 y 1	Cromo	Cr	2, 3, 4, 5 y 6
Escandio	Sc	3	Estaño	Sn	2 y 4
Estroncio	Sr	2	Flúor	F	1
Fósforo	P	1,3 y 5	Galio	Ga	3
Germanio	Ge	2,4 y -4	Hafnio	Hf	4
Hidrógeno	H	1 y -1	Hierro	Fe	2 y 3
Iridio	Ir	2, 3, 4 y 6	Itrio	Y	3
Lantano	La	3	Litio	Li	1
Magnesio	Mg	2	Manganeso	Mn	2, 3, 4, 6, 7
Mercurio	Hg	1 y 2	Molibdeno	Mo	2, 3, 4, 5 y 6
Niobio	Nb	3	Níquel	Ni	2 y 3
Nitrógeno	N	2, 3, 4 y 5	Oro	Au	1 y 3
Osmio	Os	2, 3, 4 y 6	Plata	Ag	1
Platino	Pt	2 y 4	Plomo	Pb	2 y 4
Potasio	K	1	Renio	Re	1, 2, 4, 6 y 7
Rodio	Rh	2, 3 y 4	Rubidio	Rb	1
Rutenio	Ru	2, 3, 4, 6 y 8	Selenio	Se	2, 4 y 6
Silicio	Si	4	Sodio	Na	1
Talio	Tl	1 y 3	Tántalo	Ta	5
Tecnecio	Tc	7	Telurio	Te	2, 4 y 6
Titanio	Ti	3 y 4	Vanadio	V	2, 3, 4 y 5
Yodo	I	1,3, 5 y 7			

Iones frecuentes

Cationes frecuentes		
Nombre común	Fórmula	Nombre tradicional
<i>Cationes simples</i>		
Aluminio	Al ³⁺	Aluminio
Bario	Ba ²⁺	Bario
Berilio	Be ²⁺	Berilio
Cesio	Cs ⁺	Cesio
Calcio	Ca ²⁺	Calcio
Cromo (II)	Cr ²⁺	Cromoso
Cromo (III)	Cr ³⁺	Crómico
Cromo (VI)	Cr ⁶⁺	Perocrómico
Cobalto (II)	Co ²⁺	Cobaltoso
Cobalto (III)	Co ³⁺	Cobáltico

Aniones frecuentes		
Nombre formal	Fórmula	Nombre alternativo
<i>Aniones simples</i>		
Arseniuro	As ³⁻	
Azida	N ₃ ⁻	
Bromuro	Br ⁻	
Carburo	C ⁴⁻	
Cloruro	Cl ⁻	
Fluoruro	F ⁻	
Fosfuro	P ³⁻	
Hidruro	H ⁻	
Nitruro	N ³⁻	
Óxido	O ²⁻	

Cobre (I)	Cu^+	Cuproso
Cobre (II)	Cu^{2+}	Cúprico
Galio	Ga^{3+}	Galio
Helio	He^{2+}	(partícula α)
Hidrógeno	H^+	(Protón)
Hierro (II)	Fe^{2+}	Ferroso
Hierro (III)	Fe^{3+}	Férrico
Plomo (II)	Pb^{2+}	Plumboso
Plomo (IV)	Pb^{4+}	Plúmbico
Litio	Li^+	Litio
Magnesio	Mg^{2+}	Magnesio
Manganeso (II)	Mn^{2+}	Hipomanganeso
Manganeso (III)	Mn^{3+}	Manganeso
Manganeso (IV)	Mn^{4+}	Mangánico

Peróxido	O_2^{2-}	
Sulfuro	S^{2-}	
Yoduro	I^-	
Oxoaniones		
Arseniato	AsO_4^{3-}	
Arsenito	AsO_3^{3-}	
Borato	BO_3^{3-}	
Bromato	BrO_3^-	
Hipobromito	BrO^-	
Carbonato	CO_3^{2-}	
Hidrógenocarbonato	HCO_3^-	Bicarbonato
Clorato	ClO_3^-	
Perclorato	ClO_4^-	
Clorito	ClO_2^-	
Hipoclorito	ClO^-	

Manganeso (VII)	Mn ⁷⁺	Permangánico
Mercurio (II)	Hg ²⁺	Mercúrico
Níquel (II)	Ni ²⁺	Niqueloso
Níquel (III)	Ni ³⁺	Niquélico
Potasio	K ⁺	Potasio
Plata	Ag ⁺	Argéntico
Sodio	Na ⁺	Sodio
Estroncio	Sr ²⁺	Estroncio
Estaño (II)	Sn ²⁺	Estanoso
Estaño (IV)	Sn ⁴⁺	Estánico
Zinc	Zn ²⁺	Zinc
<i>Cationes poliatómicos</i>		
<u>Amonio</u>	NH ₄ ⁺	
<u>Hidronio</u>	H ₃ O ⁺	

<u>Cromato</u>	CrO ₄ ²⁻	
<u>Dicromato</u>	Cr ₂ O ₇ ²⁻	
<u>Yodato</u>	IO ₃ ⁻	
<u>Nitrato</u>	NO ₃ ⁻	
<u>Nitrito</u>	NO ₂ ⁻	
<u>Fosfato</u>	PO ₄ ³⁻	
<u>Hidrógenofosfato</u>	HPO ₄ ²⁻	
<u>Dihidrógenofosfato</u>	H ₂ PO ₄ ⁻	
<u>Permanganato</u>	MnO ₄ ⁻	
<u>Fosfito</u>	PO ₃ ³⁻	
<u>Sulfato</u>	SO ₄ ²⁻	
<u>Tiosulfato</u>	S ₂ O ₃ ²⁻	
<u>Hidrógenosulfato</u>	HSO ₄ ⁻	Bisulfato
<u>Sulfito</u>	SO ₃ ²⁻	
<u>Hidrógenosulfito</u>	HSO ₃ ⁻	Bisulfito

Nitronio	NO_2^+	
Mercurio (I)	Hg_2^{2+}	Mercurioso

<i>Aniones de ácidos orgánicos</i>		
<u>Acetato</u>	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$	
<u>Formiato</u>	HCO_2^-	
<u>Oxalato</u>	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	
<u>Hidrógenooxalato</u>	HC_2O_4^-	Bioxalato
<i>Otros aniones</i>		
<u>Hidrógenosulfuro</u>	HS^-	Bisulfuro
<u>Telururo</u>	Te^{2-}	
<u>Amiduro</u>	NH_2^-	
<u>Cianato</u>	OCN^-	
<u>Tiocianato</u>	SCN^-	
<u>Cianuro</u>	CN^-	
<u>Hidróxido</u>	OH^-	