

Tabla de aniones y cationes mas frecuentes**CATIONES**

Nombre	Símbolo	Estado de oxidación	Catión	Nombre
Hidrogeno	H	+1	H ⁺	hidrogeno
Litio	Li	+1	Li ⁺	litio
Sodio	Na	+1	Na ⁺	sodio
Potasio	K	+1	K ⁺	potasio
Rubidio	Rb	+1	Rb ⁺	rubidio
Cesio	Cs	+1	Cs ⁺	cesio
Berilio	Be	+2	Be ²⁺	berilio
Magnesio	Mg	+2	Mg ²⁺	magnesio
Calcio	Ca	+2	Ca ²⁺	calcio
Estroncio	Sr	+2	Sr ²⁺	estroncio
Bario	Ba	+2	Ba ²⁺	bario
Aluminio	Al	+3	Al ³⁺	aluminio
Cromo	Cr	+2	Cr ²⁺	cromoso
Cromo	Cr	+3	Cr ³⁺	crómico
Hierro	Fe	+2	Fe ²⁺	ferroso
Hierro	Fe	+3	Fe ³⁺	férrico
Níquel	Ni	+2	Ni ²⁺	niqueloso
Níquel	Ni	+3	Ni ³⁺	niquélico
Cobre	Cu	+1	Cu ¹⁺	cuproso
Cobre	Cu	+2	Cu ²⁺	cúprico
Cinc	Zn	+2	Zn ²⁺	cinc
Aluminio	Al	+3	Al ³⁺	aluminio
Plata	Ag	+1	Ag ⁺	plata
Estaño	Sn	+2	Sn ²⁺	estagnoso
Estaño	Sn	+4	Sn ⁴⁺	estágnico
Platino	Pt	+2	Pt ²⁺	platinoso
Platino	Pt	+4	Pt ⁴⁺	platínico
Oro	Au	+1	Au ¹⁺	auroso
Oro	Au	+3	Au ³⁺	aúrico
Mercurio	Hg	+1	Hg ¹⁺	mercurioso
Mercurio	Hg	+2	Hg ²⁺	mercúrico
Cadmio	Cd	+2	Cd ²⁺	cadmio
Plomo	Pb	+2	Pb ²⁺	plumboso
Plomo	Pb	+4	Pb ⁴⁺	plúmbico
Manganeso	Mn	+2	Mn ²⁺	manganoso
Manganeso	Mn	+3	Mn ³⁺	mangánico
Cobalto	Co	+2	Co ²⁺	cobaltoso
Cobalto	Co	+3	Co ³⁺	cobáltico
Amonio			NH ₄ ⁺	amonio

ANIONES

Nombre	Símbolo	Estado de oxidación	Anión	Nombre
Carbono	C	+4	HCO_3^-	bicarbonato
Carbono	C	+4	CO_3^{2-}	carbonato
Nitrógeno	N	+3	NO_2^-	nitrito
Nitrógeno	N	+5	NO_3^-	nitrato
Fluor	F	-1	F^-	fluoruro
Azufre	S	-2	S^{2-}	sulfuro
Azufre	S	+4	SO_3^{2-}	sulfito
Azufre	S	+6	SO_4^{2-}	sulfato
Cloro	Cl	-1	Cl^-	cloruro
Cloro	Cl	+1	ClO^-	hipoclorito
Cloro	Cl	+3	ClO_2^-	clorito
Cloro	Cl	+5	ClO_3^-	clorato
Cloro	Cl	+7	ClO_4^-	perclorato
Bromo	Br	-1	Br^-	bromuro
Bromo	Br	+1	BrO^-	hipobromito
Bromo	Br	+3	BrO_2^-	bromito
Bromo	Br	+5	BrO_3^-	bromato
Bromo	Br	+7	BrO_4^-	perbromato
Iodo	I	-1	I^-	ioduro
Iodo	I	+1	IO^-	hipoiodito
Iodo	I	+3	IO_2^-	iodito
Iodo	I	+5	IO_3^-	iodato
Iodo	I	+7	IO_4^-	periodato
Fósforo	P	+5	PO_4^{3-}	fosfato
Oxhidrilo			OH^-	oxhidrilo