

Estados de oxidación más frecuentes de los elementos más importantes

<u>Metales</u>			<u>No Metales</u>		
Litio	Li	+1	Hidrógeno	H	-1, +1
Sodio	Na	+1			
Potasio	K	+1	Flúor	F	-1
Rubidio	Rb	+1			
Cesio	Cs	+1	Cloro	Cl	-1, +1, +3, +5, +7
Plata	Ag	+1	Bromo	Br	-1, +1, +3, +5, +7
“Amonio”	NH ₄ ⁺	+1	Yodo	I	-1, +1, +3, +5, +7
Berilio	Be	+2	Oxígeno	O	-2
Magnesio	Mg	+2			
Calcio	Ca	+2	Azufre	S	-2, +2, +4, +6
Estroncio	Sr	+2	Selenio	Se	-2, +2, +4, +6
Bario	Ba	+2	Teluro	Te	-2, +2, +4, +6
Radio	Ra	+2			
Zinc	Zn	+2	Boro	B	-3, +3
Cadmio	Cd	+2			
			Nitrógeno	N	-3, +1, +3, +5, +2, +4
Aluminio	Al	+3			
Galio	Ga	+3	Fósforo	P	-3, +1, +3, +5
Lantano	La	+3	Arsénico	As	-3, +1, +3, +5
			Antimonio	Sb	-3, +1, +3, +5
Titanio	Ti	+4			
Circonio	Zr	+4	Carbono	C	-4, +2, +4
Torio	Th	+4	Silicio	Si	-4, +4
Germanio	Ge	+4			
Cobre	Cu	+1, +2			
Mercurio	Hg	+1, +2			
Oro	Au	+1, +3			
Talio	Tl	+1, +3			
Hierro	Fe	+2, +3			
Cobalto	Co	+2, +3			
Níquel	Ni	+2, +3			
Platino	Pt	+2, +4			
Plomo	Pb	+2, +4			
Estaño	Sn	+2, +4			
Iridio	Ir	+2, +4			

<u>Metales (Continuación)</u>		
Bismuto	Bi	+3, +5
Vanadio	V	+2, +3, +5
Cromo	Cr	+2, +3, +6
Molibdeno	Mo	+2, +3, +6
Wolframo	W	+2, +3, +6
Manganeso	Mn	+2, +3, +4, +6, +7
Uranio	U	+3, +4, +5, +6
Neptunio	Np	+3, +4, +5, +6
Plutonio	Pu	+3, +4, +5, +6

NOTA:

Se conocen compuestos del nitrógeno en todos los estados de oxidación formales entre -3 y +5

EJEMPLOS: N₂O₅ (+5), NO₂ (+4), HNO₂ (+3), NO (+2), N₂O (+1), N₂ (0), NH₂OH (-1), N₂H₄ (-2), NH₃ (-3)