



PRINCIPALES ESTADOS DE OXIDACIÓN - FÍSICA Y QUÍMICA ESO

METALES	
Elemento y Símbolo	Estados de oxidación
Litio (Li) Sodio (Na) Potasio (K) Rubidio (Rb) Cesio (Cs)	+1
Plata (Ag)	
Berilio (Be) Magnesio (Mg) Calcio (Ca) Estroncio (Sr) Bario (Ba) Radio (Ra)	+2
Cinc (Zn) Cadmio (Cd)	
Aluminio (Al)	+3
Cobre (Cu) Mercurio (Hg)	+1, +2
Oro (Au) Talio (Tl)	+1, +3
Hierro (Fe) Cobalto (Co) Níquel (Ni)	+2, +3
Cromo (Cr)	+2, +3, +6
Manganeso (Mn)	+2, +3, +4, +6, +7
Platino (Pt) Plomo (Pb) Estaño (Sn)	+2, +4



NO METALES		
Grupo	Elemento y Símbolo	Estados de oxidación
-	Hidrógeno (H)	-1, +1
Halógenos	Flúor (F)	-1
	Cloro (Cl) Bromo (Br) Yodo (I)	-1, +1, +3, +5, +7
Anfígenos	Oxígeno (O)	-2, -1
	Azufre (S) Selenio (Se) Telurio (Te)	-2, +2, +4, +6
Nitrogenoideos	Nitrógeno (N)	-3, +1, +2, +3, +4, +5
	Fósforo (P) Arsénico (As) Antimonio (Sb)	-3, +3, +5
Carbonoideos	Carbono (C)	-4, +2, +4
	Silicio (Si)	-4, +4

Nota: en el caso de los No metales se considera la importancia de conocer el grupo al que pertenecen. En ocasiones, se pueden considerar más estados de oxidación para algún elemento, sólo se han reflejado los más habituales.

