



Bachillerato

NÚMEROS DE OXIDACIÓN MÁS USUALES DE ALGUNOS ELEMENTOS

METALES	
Número de oxidación	Elementos
+ 1	Li, Na, K, Rb, Cs y Ag
+2	Be, Mg, Ca, Sr, Ba ; Zn y Cd
+3	Al
+1, +2	Cu y Hg
+1, +3	Au
+2 , +3	Fe, Co, Ni
+2, +3, +6 (cromatos y dicromatos)	Cr
+2 , +3, (+4), +6 (manganatos), +7 (permanganatos)	Mn
+2, +4	Pt, Pb, Sn
NO METALES	
Número de oxidación	Elementos
-1 (fluoruros)	F
- 1 (hidruros), +1	H
- 2, (-1 en peróxidos)	O
-2 , +4 , +6	S, Se, Te
- 3, +3, +5,	N, P, As, Sb
- 4 , +4, (+2 en CO)	C, Si
-1, +1, +3, +5, +7	Cl, Br, I
GRUPOS POLIATÓMICOS	
	NH ₄ ⁺ ión (catión) amonio
	CN ⁻ ión (anión) cianuro