

TABLA DE VALENCIAS Y NÚMEROS DE OXIDACIÓN

NO METALES

ELEMENTOS	Nº DE OXIDACIÓN POSITIVO	Nº DE OXIDACIÓN NEGATIVO
H (hidrógeno)	+1	-1
F (flúor)	-	-1
Cl (cloro)		
Br (bromo)	+1,+3,+5,+7	-1
I (yodo)		
O (oxígeno)	+2	-2
S (azufre)		
Se (selenio)	+2,+4,+6	-2
Te (teluro)		
N (nitrógeno)	+1,+2,+3,+4,+5	-3
P (fósforo)	+1,+3,+5	-3
As (arsénico)		
Sb (antimonio)	+3,+5	-3
Bi (bismuto)		
B (boro)	+3	-3
C (carbono)	+2,+4	-4
Si (silicio)	+4	-4

METALES

ELEMENTOS	Nº DE OXIDACIÓN
Li (litio)	
Na (sodio)	
K (potasio)	
Rb (rubidio)	
Cs (cesio)	
Fr (francio)	
Ag (plata)	
(NH ₄) ⁺ (amonio)	+1
Be (berilio)	
Mg (magnesio)	
Ca (calcio)	
Sr (estroncio)	
Ba (bario)	
Ra (radio)	
Zn (cinc)	
Cd (cadmio)	
Cu (cobre)	
Hg (mercurio)	+1,+2
Al (aluminio)	+3
Au (oro)	+1,+3
Fe (hierro)	
Co (cobalto)	
Ni (níquel)	+2,+3
Sn (estaño)	
Pb (plomo)	
Pd (paladio)	
Pt (platino)	
Cr (cromo)	+2,+3,+4,+5,+6
Mn (manganeso)	+2,+3,+4,+5,+6,+7

Observaciones

- Los metales sólo tienen números de oxidación positivos.
- Los no metales poseen números positivos y negativos.
- El hidrógeno actúa siempre con +1 excepto en los hidruros metálicos, que actúa con -1.
- El oxígeno actúa siempre con -2, excepto en los peróxidos que actúa con -1 y frente al flúor con -2.
- El flúor siempre actúa con -1.
- El azufre actúa con +2 en el monóxido.
- El fósforo actúa con +1 en los hipofosfitos, compuestos que no se darán en este curso.