

NÚMERO DE OXIDACIÓN DE LOS ELEMENTOS MÁS COMUNES

METALES:

+1	
Hidrógeno.....	H
Litio	Li
Sodio	Na
Potasio	K
Rubidio	Rb
Cesio	Cs
Plata	Ag
ion amonio ...	NH ₄ ⁺

+2	
Berilio	Be
Magnesio	Mg
Calcio	Ca
Estroncio	Sr
Bario	Ba
Radio	Ra
Cinc	Zn
Cadmio	Cd

+3	
Boro	B
Aluminio	Al
Bismuto	Bi

+1 y +3	
Oro	Au

+1 y +2	
Cobre	Cu
Mercurio	Hg

+2 y +4	
Estaño	Sn
Plomo	Pb
Platino	Pt

+2 y +3	
Hierro	Fe
Cobalto	Co
Níquel	Ni
Cromo	Cr
Manganeso ..	Mn

-3 en combinaciones con metales

El cromo cuando forma óxido ácidos (anhídridos) +6

El manganeso cuando forma óxidos ácidos (anhídridos) +4, +6,

+7

NO METALES

Hidrógeno .. +1 y -1

Oxígeno -2

+1, +3, +5, +7	
Flúor	F
Cloro	Cl
Bromo	Br
Yodo	I
(Excepto F)	
-1	
<i>(En compuestos binarios con H o metales)</i>	

+4, +6	
Azufre	S
Selenio	Se
Teluro	Te
-2	
<i>(En compuestos binarios con H o metales)</i>	

+3, +5	
Nitrógeno	N
Fósforo	P
Arsénico	As
Antimonio	Sb
N también +1, +2, +4	
-3	
<i>(En compuestos binarios con H o metales)</i>	

+2, +4	
Carbono	C
Silicio	Si
-4	
<i>(En compuestos binarios con H o metales)</i>	

NÚMEROS DE OXIDACIÓN DE LOS ELEMENTOS MÁS COMUNES

1																	18	
H																	He	
± 1	2												13	14	15	16	17	
Li	Be												B	C	N	O**	F	Ne
+1	+2												± 3	+2, ± 4	$\pm 1, \pm 2, \pm 3$ +4, +5	-1, -2	-1	
Na	Mg												Al	Si	P	S	Cl	Ar
+1	+2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12		+3	+2, ± 4	$\pm 3, \pm 5$	$\pm 2, \pm 4, \pm 6$	± 1 +3, +5, +7	
K	Ca				Cr*	Mn*	Fe	Co	Ni	Cu	Zn				As	Se	Br	Kr
+1	+2				+2, +3 (+6)	+2, +3 (+4, +6, +7)	+2, +3	+2, +3	+2, +3	+1, +2	+2				$\pm 3, \pm 5$	-2, +4, +6	± 1 +3, +5, +7	
Rb	Sr									Ag	Cd			Sn	Sb	Te	I	Xe
+1	+2									+1	+2		+2, +4	$\pm 3, \pm 5$	$\pm 2, \pm 4, \pm 6$	± 1 +3, +5, +7		
Cs	Ba								Pt	Au	Hg			Pb				Rn
+1	+2								+2, +4	+1, +3	+1, +2		+2, +4					
Fr	Ra																	
+1	+2																	

* Los números de oxidación que aparecen entre paréntesis son con los que actúan cuando forman compuestos ternarios, actuando como no metales.

** El oxígeno solo funciona con el número de oxidación -1 en los peróxidos.

*** Los no metales, cuando se combinan con el hidrógeno, actúan con el número de oxidación negativo, igual que cuando forman sales binarias.