

NÚMEROS DE OXIDACIÓN DE LOS ELEMENTOS DE LA TABLA PERIÓDICA

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