

VALENCIAS MÁS FRECUENTES

METALES

Valencia 1	Li Na K Rb Cs Fr Ag
Valencias 1 y 2	Cu Hg
Valencias 1 y 3	Au
Valencia 2	Be Mg Ca Sr Ba Ra Zn Cd
Valencias 2 y 3	Fe Co Ni Cr (valencia 6 en oxoácidos y oxisales) Mn (valencias 4, 6 y 7 en oxoácidos y oxisales)
Valencias 2 y 4	Pb Pt Sn
Valencia 3	Al

NO-METALES

En un círculo la valencia con la que actúan en las combinaciones en las que no aparece el oxígeno

Valencia 1	H
Valencia 3	B
Valencias 2 y ④	C Si
Valencias 1, ③ y 5 ⁽²⁾	N P As Sb
Valencias ②, 4 y 6	S Se Te O (solo valencia 2) ⁽¹⁾
Valencias ①, 3, 5 y 7	F ⁽³⁾ Cl Br I

⁽¹⁾ En los peróxidos funciona con valencia 1

⁽²⁾ Sólo el N, que también puede actuar con otras valencias, funciona con la valencia 1, pero a efectos prácticos da igual considerar que los otros elementos del grupo también la pueden tener

⁽³⁾ El flúor actúa sólo con valencia 1

NÚMEROS DE OXIDACIÓN DE LOS ELEMENTOS DE LA TABLA PERIÓDICA

1																	18	
H +1																		He
2												13	14	15	16	17		
Li +1	Be +2											B ±3	C +2, ±4	N +1, +2, ±3 +4, +5	O -1, -2	F -1	Ne	
3	4	5	6	7	8	9	10	11	12									
Na +1	Mg +2											Al +3	Si +2, ±4	P ±3, +5	S ±2, +4, +6	Cl ±1 +3, +5, +7	Ar	
K +1	Ca +2	Sc +3	Ti +2, +3, +4	V +2, +3 +4, +5	Cr +2, +3 +6	Mn +2, +3 +4, +6, +7	Fe +2, +3	Co +2, +3	Ni +2, +3	Cu +1, +2	Zn +2	Ga +1, +3	Ge +2, +4	As ±3, +5	Se -2, +4, +6	Br ±1 +3, +5, +7	Kr	
Rb +1	Sr +2	Y +3	Zr +3, +4	Nb +2, +3 +4, +5	Mo +2, +3 +4, +5, +6	Tc +4, +5 +6, +7	Ru +2, +3 +4, +5, +6 +7, +8	Rh +2, +3 +4, +5, +6	Pd +2, +4	Ag +1	Cd +2	In +1, +3	Sn +2, +4	Sb ±3, +5	Te ±2, +4, +6	I ±1 +3, +5, +7	Xe	
Cs +1	Ba +2	La +3	Hf +3, +4	Ta +3, +4, +5	W +2, +3 +4, +5, +6	Re +2, +3 (+4, +6, +7)	Os +2, +3 +4, +5, +6 +7, +8	Ir +2, +3 +4, +5, +6	Pt +2, +4	Au +1, +3	Hg +1, +2	Tl +1, +3	Pb +2, +4	Bi +3, +5	Po ±2, +4, +6	At ±1, +5	Rn	
Fr +1	Ra +2	Ac +3	Rf +3, +4	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Uun	Uuu	Uub	Uuc	Uuq	Uus	Uuh	Uuq	Uuo	