

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 compuestos ternarios) Mn (valencias 4, 6 y 7 en compuestos ternarios)
Valencias 2 y 4	Pb Pt Sn
Valencia 3	Al

NO-METALES

En un círculo la valencia con la que actúan frente al hidrógeno

Valencia 1	H
Valencia 3	B
Valencias 2 y ④	C Si
Valencias 1, ⑤ 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