

VALENCIAS MÁS COMUNES DE LOS ELEMENTOS

METALES		NO METALES	
Li, Na, K, Rb, Cs, Fr, Ag y NH ₄ ⁺	+1	H	+1, -1
Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra, Zn y Cd	+2	F	-1
Cu, Hg	+1, +2	Cl, Br y I	-1, +1, +3, +5, +7
Al	+3	O ⁽¹⁾	-2
Au	+1, +3	S, Se y Te	-2, +2, +4, +6
Fe, Co y Ni	+2, +3	N ⁽²⁾	-3, +1, +2, +3, +4, +5
Sn, Pb, Pt y Pd	+2, +4	P	-3, +1, +3, +5
Ir	+3, +4	As, Sb y Bi	-3, +3, +5
Cr ⁽³⁾	+2, +3, +6	B	-3, +3
Mn ⁽⁴⁾	+2, +3, +4, +6, +7	C	-4, +2, +4
V ⁽⁵⁾	+2, +3, +4, +5	Si	-4, +4

⁽¹⁾ El **Oxígeno** actúa con valencia +2 cuando forma compuestos con el Fluor.

⁽²⁾ El **Nitrógeno** tan sólo forma ácidos con las valencias +1, +3 y +5.

⁽³⁾ El **Cromo** cuando actúa como No Metal utiliza la valencia +6.

⁽⁴⁾ El **Manganeso** cuando actúa como No Metal utiliza las valencias +6 y +7.

⁽⁵⁾ El **Vanadio** cuando actúa como No Metal utiliza la valencia +5.