

VALENCIAS MÁS COMUNES DE LOS ELEMENTOS

METALES		NO METALES	
Li, Na, K y Ag	+1	H	+1, -1
Be, Mg, Ca y Zn	+2	F	-1
Cu	+1, +2	Cl, Br y I	-1, +1, +3, +5, +7
Al	+3	O ⁽¹⁾	-2
Au	+1, +3	S	-2, +2, +4, +6
Fe	+2, +3	N	-3, +1, +2, +3, +4, +5
		P	-3, +1, +3, +5
		B	-3, +3
		C	-4, +2, +4
		Si	-4, +4

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