

## VALENCIAS MÁS COMUNES DE LOS ELEMENTOS

METALES		NO METALES	
Li, Na, K, Rb, Cs, Fr y Ag	+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 <sup>(1)</sup>	-2
Au	+1, +3	S	-2, +2, +4, +6
Fe, Co y Ni	+2, +3	N <sup>(2)</sup>	-3, +1, +2, +3, +4, +5
Sn y Pb	+2, +4	P	-3, +1, +3, +5
Cr <sup>(3)</sup>	+2, +3, +6	B	-3, +3
		C	-4, +2, +4
		Si	-4, +4

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

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

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