

TABLA DE VALENCIAS DE ELEMENTOS COMUNES

Metales		
Elemento	Símbolo	Valencia
Litio	Li	+ 1
Sodio	Na	
Potasio	K	
Rubidio	Rb	
Cesio	Cs	
Francio	Fr	
Plata	Ag	
Berilio	Be	
Magnesio	Mg	
Calcio	Ca	
Estroncio	Sr	
Bario	Ba	
Radio	Ra	
Cinc	Zn	
Cadmio	Cd	
Aluminio	Al	+ 3
Cobre	Cu	+ 1 + 2
Mercurio	Hg	
Oro	Au	+ 1 + 3
Galio	Ga	
Indio	In	
Talio	Tl	
Cromo	Cr	+ 2 + 3
Manganeso	Mn	
Hierro	Fe	
Cobalto	Co	
Níquel	Ni	
Estaño	Sn	+ 2 + 4
Plomo	Pb	
Platino	Pt	
Paladio	Pd	
Germanio	Ge	

No Metales			
Elemento	Símbolo	Valencia	...uro
Hidrógeno	H	+ 1	- 1
Flúor	F	N/A	- 1
Cloro	Cl	+ 1 + 3 + 5 + 7	- 1
Bromo	Br		
Yodo	I		
Oxígeno*	O	- 2 (-1)	N/A
Azufre	S	+ 2 + 4 + 6	- 2
Selenio	Se		
Telurio	Te		
Nitrógeno**	N	+ 1 + 3 + 5 (+ 2 + 4)	- 3
Fósforo	P	+ 3 + 5	- 3
Arsénico	As		
Antimonio	Sb		
Boro	B	+ 3	- 3
Bismuto	Bi	+ 3 + 5	N/A
Carbono	C	+ 2 + 4	- 4
Silicio	Si	+ 4	- 4
Cromo***	Cr	+ 6	N/A
Molibdeno***	Mo		
Wolframio	W		

Nº de valencias	Valencia	Terminación
1	única	... ico
2	menor	... oso
	mayor	... ico
3	menor	hipo ... oso
	intermedia	... oso
	mayor	... ico
4	menor	hipo ... oso
	intermedia	... oso
	intermedia	... ico
	mayor	per ... ico

- (1) Los elementos no metálicos trabajan con las valencias de la derecha cuando su terminación es "uro".
- (2) *El oxígeno trabaja con valencia -1 cuando forma peróxidos X_2O_{2n}
- (3) **Cuando el nitrógeno trabaja con valencia +1, +3 y +5 en los óxidos recibe el nombre de anhídrido.
- (4) *** Valencia que utilizan cuando forman iones.