

A continuación te presentamos una Tabla Periódica simplificada, con las valencias de los elementos más frecuentes. No se incluyen los gases nobles, porque su capacidad de combinación es nula y, por tanto, presentan valencia cero.

Para interpretar la tabla correctamente, debes tener en cuenta los siguientes aspectos:

- Los números de valencia que no llevan signo son siempre positivos.
- Los elementos que no se han referenciado (celdas vacías) tienen las mismas valencias que los que están en la cabecera de su grupo y, a veces, alguna más.
- Los elementos lantánidos y actínidos (que no se han incluido) tienen todos valencia 3 y, en algunos casos, otras más; así, el uranio, U, tiene valencias 3, 4, 5 y 6.
- Las valencias de los elementos metálicos son siempre positivas, porque pierden electrones y quedan cargados positivamente.
- Las valencias de los elementos no metálicos pueden ser negativas, en el caso de que ganen electrones, y positivas cuando los comparten con otros elementos.
- Al menos una de las valencias suele coincidir con el número del grupo a que pertenece (o con sus unidades) excepto las tríadas (grupos 8, 9 y 10), que tienen valencias 2 y 3.

### VALENCIAS DE LOS ELEMENTOS MÁS FRECUENTES

1	2											13	14	15	16	17
Li 1	Be 2											B 3	C 2, ±4	N 2, ±3, 4, 5	O -2	F -1
Na 1	Mg 2											Al 3	Si 4	P ±3, 5	S ±2, 4, 6	Cl ±1, 3, 5, 7
		3	4	5	6	7	8	9	10	11	12					
K 1	Ca 2	Sc 3	Ti 4	V 5	Cr 2, 3, 6	Mn 2, 3, 4, 6, 7	Fe 2, 3	Co 2, 3	Ni 2, 3	Cu 1, 2	Zn 2	Ga 3	Ge 4	As ±3, 5	Se -2, 4, 6	Br ±1, 5
Rb 1	Sr 2									Ag 1	Cd 2		Sn 2, 4			I ±1, 5, 7
Cs 1	Ba 2									Au 1, 3	Hg 1, 2		Pb 2, 4			