

**PREFIJOS Y SUBFIJOS DE LA NOMENCLATURA TRADICIONAL**

<b>PREFIJOS Y SUIFIOS</b>	ATOMOS DE UNA SOLA VALENCIA. ejem: Na, H; Al	ATOMOS DE DOS VALENCIAS. ejem: Fe, Cu	ATOMOS DE TRES VALENCIAS. ejem: S	ATOMOS DE CUATRO VALENCIAS. ejem: Cl	ATOMOS DE CINCO VALENCIAS. ejem: Os
Hipo-Elemento-oso			<b>Menor</b>	<b>Menor</b>	<b>1 y 2</b>
Elemento-oso		<b>Menor</b>	<b>Medio</b>	<b>Medio Menor</b>	<b>3 y 4</b>
Elemento-ico	Si se desea se puede poner el nombre del elemento	<b>Mayor</b>	<b>Mayor</b>	<b>Medio Mayor</b>	<b>5 y 6</b>
Per-Elemento-ico				<b>Mayor</b>	<b>7 y 8</b>

	<b>Aniones</b>	<b>Nombre del anión para formar una oxiácido</b>	<b>Nombre del anión para formar un oxisal</b>
Grupo I	$\text{ClO}^{-1}$ (igual para Br, I, F)	<b>Hipocloroso</b>	<b>Hipoclorito</b>
Grupo II	$\text{ClO}_2^{-1}$ (igual para Br, I, F)	<b>Cloroso</b>	<b>Clorito</b>
	$\text{SO}_3^{-2}$ (igual Se, Te)	<b>Sulfuroso</b>	<b>Sulfito</b>
	$\text{PO}_3^{-3}$ (igual As, Sb)	<b>Fosforoso</b>	<b>Fosfito</b>
	$\text{NO}_2^{-1}$	<b>Nitroso</b>	<b>Nitrito</b>
Grupo III	$\text{ClO}_3^{-1}$ (igual para Br, I, F)	<b>Clórico</b>	<b>Clorato</b>
	$\text{SO}_4^{-2}$ (igual Se, Te)	<b>Sulfúrico</b>	<b>Sulfato</b>
	$\text{PO}_4^{-3}$ (igual As, Sb)	<b>Fosfórico</b>	<b>Fosfato</b>
	$\text{NO}_3^{-1}$	<b>Nítrico</b>	<b>Nitrato</b>
	$\text{CO}_3^{-2}$	<b>Carbónico</b>	<b>Carbonato</b>
	$\text{BO}_3^{-3}$	<b>Bórico</b>	<b>Borato</b>
Grupo IV	$\text{ClO}_4^{-1}$ (igual para Br, I, F)	<b>Perclórico</b>	<b>Perclorato</b>

TABLA PERIÓDICA

# Padi color TABLA PERIODICA DE LOS ELEMENTOS QUIMICOS NUEVA!

GRUPO		1 A	2 A	3 B	4 B	5 B	6 B	7 B	8	9	10	11 B	12 B	13 A	14 A	15 A	16 A	17 A	18 A
PERIODO		ELEMENTOS s			ELEMENTOS d								ELEMENTOS p						
NIVELES ELECTRONICOS		CAPA DE VALENCIA																	
		s <sup>1</sup>	s <sup>2</sup>	d <sup>1</sup> s <sup>2</sup>	d <sup>2</sup> s <sup>2</sup>	(d <sup>1</sup> s <sup>2</sup> )	(d <sup>2</sup> s <sup>1</sup> )	d <sup>5</sup> s <sup>2</sup>	(d <sup>5</sup> s <sup>2</sup> )	(d <sup>5</sup> s <sup>1</sup> )	(d <sup>5</sup> s <sup>2</sup> )	s <sup>1</sup> d <sup>10</sup>	s <sup>2</sup>	s <sup>2</sup> p <sup>1</sup>	s <sup>2</sup> p <sup>2</sup>	s <sup>2</sup> p <sup>3</sup>	s <sup>2</sup> p <sup>4</sup>	s <sup>2</sup> p <sup>5</sup>	s <sup>2</sup> p <sup>6</sup>
1	K	1 1.007 H HIDROGENO																2 4.0026 He HELIO	
2	K L	3 6.938 Li LITIO	4 9.0122 Be BERILIO											5 10.811 B BORO	6 12.011 C CARBONO	7 14.003 N NITROGENO	8 15.999 O OXIGENO	9 18.998 F FLUOR	10 20.179 Ne NEON
3	K M	11 22.990 Na SODIO	12 24.305 Mg MAGNESIO											13 26.981 Al ALUMINIO	14 28.086 Si SILICIO	15 30.974 P FOSFORO	16 32.06 S AZUFRE	17 35.453 Cl CLORO	18 39.948 Ar ARGON
4	K L M N	19 39.098 K POTASIO	20 40.078 Ca CALCIO	21 44.956 Sc ESCANDIO	22 47.867 Ti TITANIO	23 50.9415 V VANADIO	24 51.9961 Cr CROMO	25 54.9381 Mn MANGANESO	26 55.845 Fe HIERRO	27 58.9332 Co COBALTO	28 58.6934 Ni NIQUEL	29 63.546 Cu COBRE	30 65.409 Zn ZINC	31 69.723 Ga GALIO	32 72.63 Ge GERMANIO	33 74.9216 As ARSENICO	34 78.96 Se SELENIO	35 79.904 Br BROMO	36 83.798 Kr KRIPTON
5	K L M N O	37 85.4678 Rb RUBIDIO	38 87.62 Sr ESTRANCIO	39 88.905 Y ITRIO	40 91.224 Zr CIRCONIO	41 92.906 Nb NIOBIO	42 95.94 Mo MOLIBDENO	43 97.907 Tc TECNICIO	44 101.07 Ru RUTENIO	45 102.905 Rh RODO	46 106.42 Pd PALADIO	47 107.8682 Ag PLATA	48 112.411 Cd CADMIO	49 114.818 In INDIO	50 118.710 Sn ESTANIO	51 121.760 Sb ANTIMONIO	52 127.60 Te TELURIO	53 126.9054 I YODO	54 131.293 Xe XENON
6	K L M N O P	55 132.905 Cs CESIO	56 137.327 Ba BARIO	57-71 * SERIE DEL LANTANIO	72 178.49 Hf HAFNIO	73 180.947 Ta TANTALIO	74 183.84 W TUNGSTENO	75 186.207 Re RENIO	76 190.23 Os OSMIO	77 192.227 Ir IRIDIO	78 195.084 Pt PLATINO	79 196.967 Au ORO	80 200.59 Hg MERCURIO	81 204.384 Tl TALIO	82 207.2 Pb PLOMO	83 208.98 Bi BISMUTO	84 208.98 Po POLONIO	85 209 At ASTATO	86 222.018 Rn RADON
7	K L M N O P	87 223 Fr FRANCO	88 226 Ra RADIO	89-103 * SERIE DEL ACTINIO	104 261 Rf RUTERFORDIO	105 262 Db DUBNIO	106 266 Sg SEABORGIO	107 264 Bh BOHRIO	108 277 Hs HASSIO	109 268 Mt MEITNERIO	110 271 Ds DARMSTADTIO	111 272 Rg ROENTGENIO	112 285 Cn COPECENIO	113 289 Nh NIHONIO	114 289 Uuq UNUNQUADIO	115 289 Uup UNUNPENTIO	116 289 Uuh UNUNHEXIO	117 289 Uus UNUNSEPTIO	118 289 Uuo UNUNOCTIO

### EJEMPLO

Los números entre paréntesis indican los isótopos más estables o mejor conocidos.

### SIMBOLOS

- SOLIDO (LETRA AZUL) **Ca**
- GAS (LETRA AMARILLA) **H**
- LIQUIDO (LETRA BLANCA) **Hg**
- PREPARADO SINTETICAMENTE (LETRA ROSA) **Tc**
- ELEMENTOS DE TRANSICION

\* Actualizada con la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC).  
Mayores referencias: [iupac.org/reports/periodic\\_table](http://iupac.org/reports/periodic_table)

- 1.- Al TUNGSTENO se le llama también VOLFRAMIO.
- 2.- Los nombres de CINC y CIRCONIO pueden escribirse también con Z.
- 3.- Los elementos transuranoides forman parte de la serie del ACTINIO.
- 4.- Los elementos marcados \* son aquellos que presentan propiedades radiactivas.
- 5.- El símbolo \* indica elementos con configuración electrónica dudosa.
- 6.- Elementos que se encuentran en los sistemas vivos.
- 7.- Tierras Raras.
- 8.- Elementos con número atómico 112 en adelante han sido reportados pero aún no tienen reconocimiento oficial.

57 138.905 La LANTANIO	58 140.907 Ce CERIO	59 140.907 Pr PRASMEPIO	60 144.242 Nd NEODIMIO	61 144.242 Pm PROMETIO	62 150.36 Sm SAMARIO	63 151.964 Eu EURONIO	64 157.25 Gd GADOLINIO	65 158.925 Tb TERBIO	66 162.50 Dy DYSPROMIO	67 164.930 Ho HOLMIO	68 167.259 Er ERBIO	69 168.934 Tm TERMIO	70 173.04 Yb YTERBIO	71 174.967 Lu LUTECIO
89 227 Ac ACTINIO	90 232.037 Th TORIO	91 231.036 Pa PROTACTINIO	92 238.0289 U URANIO	93 238.0289 Np NEPTUNIO	94 237.048 Pu PLUTONIO	95 244.0418 Am AMEBICIO	96 244.0418 Cm CURCIO	97 247.0743 Bk BERKELIO	98 247.0743 Cf CALIFORNIO	99 251.0762 Es EINSTEINIO	100 252.0833 Fm FERMIUM	101 252.0833 Md MENDELIVIO	102 252.0833 No NIOBELIO	103 252.0833 Lr LAWRENCIO

ELEMENTOS f