

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

<http://www.periodni.com/es/>

PERIODO	GRUPO 1 IA	GRUPO 2 IIA	NÚMERO DE GRUPO RECOMENDACIÓN DE LA IUPAC (1985)										GRUPO 13 IIIA	GRUPO 14 IVA	GRUPO 15 VA	GRUPO 16 VIA	GRUPO 17 VIIA	GRUPO 18 VIIIA
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 1.0079 1 H HIDRÓGENO																	2 4.0026 He HELIO
2	3 6.941 1 Li LITIO	4 9.0122 2 Be BERILIO											5 10.811 3 B BORO	6 12.011 2,4 C CARBONO	7 14.007 1,3,5 N NITRÓGENO	8 15.999 -2 O OXÍGENO	9 18.998 -1 F FLÚOR	10 20.180 Ne NEÓN
3	11 22.990 1 Na SODIO	12 24.305 2 Mg MAGNESIO											13 26.982 3 Al ALUMINIO	14 28.086 4 Si SILICIO	15 30.974 3,5 P FÓSFORO	16 32.065 2,4,6 S AZUFRE	17 35.453 1,3,5,7 Cl CLORO	18 39.948 Ar ARGÓN
4	19 39.098 1 K POTASIO	20 40.078 2 Ca CALCIO	21 44.956 3 Sc ESCANDIO	22 47.867 4 Ti TITANIO	23 50.942 2,3,4,5 V VANADIO	24 51.996 2,3 Cr CROMO	25 54.938 2,3,4,6,7 Mn MANGANESO	26 55.845 2,3 Fe HIERRO	27 58.933 2,3 Co COBALTO	28 58.693 2,3 Ni NIQUEL	29 63.546 1,2 Cu COBRE	30 65.38 2 Zn CINC	31 69.723 3 Ga GALIO	32 72.64 4 Ge GERMANIO	33 74.922 3,5 As ARSÉNICO	34 78.96 2,4,6 Se SELENIO	35 79.904 1,3,5,7 Br BROMO	36 83.798 Kr KRIPTÓN
5	37 85.468 1 Rb RUBIDIO	38 87.62 2 Sr ESTRONCIO	39 88.906 3 Y YTRIO	40 91.224 2,3,4 Zr CIRCONIO	41 92.906 2,3,4,5 Nb NIOBIO	42 95.96 2,3,4,5,6 Mo MOLIBDENO	43 (98) Tc TECNECIO	44 101.07 2,3,4,6,8 Ru RUTENIO	45 102.91 2,3,4,6 Rh RODIO	46 106.42 2,4 Pd PALADIO	47 107.87 1 Ag PLATA	48 112.41 2 Cd CADMIO	49 114.82 3 In INDIO	50 118.71 2,4 Sn ESTAÑO	51 121.76 3,5 Sb ANTIMONIO	52 127.60 2,4,6 Te TELURO	53 126.90 1,3,5,7 I YODO	54 131.29 Xe XENÓN
6	55 132.91 1 Cs CESIO	56 137.33 2 Ba BARIO	57-71 La-Lu Lantánidos	72 178.49 2,3,4 Hf HAFNIO	73 180.95 2,3,4,5 Ta TÁNTALO	74 183.84 2,3,4,5,6 W WOLFRAMIO	75 186.21 2,4,6,7 Re RENIÓ	76 190.23 2,3,4,6,8 Os OSMIO	77 192.22 2,3,4,6 Ir IRIDIO	78 195.08 2,4 Pt PLATINO	79 196.97 1,3 Au ORO	80 200.59 1,2 Hg MERCURIO	81 204.38 1,3 Tl TALIO	82 207.2 2,4 Pb PLOMO	83 208.98 3,5 Bi BISMUTO	84 (209) 4,6 Po POLONIO	85 (210) At ASTATO	86 (222) Rn RADÓN
7	87 (223) 1 Fr FRANCIO	88 (226) 2 Ra RADIO	89-103 Ac-Lr Actínidos	104 (267) Rf RUTHERFORDIO	105 (268) Db DUBNIO	106 (271) Sg SEABORGIO	107 (272) Bh BOHRIO	108 (277) Hs HASSIO	109 (276) Mt MEITNERIO	110 (281) Ds DARMSTADTIO	111 (280) Rg ROENTGENIO	112 (285) Cn COPERNICIO						

LANTÁNIDOS

57 138.91 La LANTANO	58 140.12 Ce CERIO	59 140.91 Pr PRASEODIMIO	60 144.24 Nd NEODIMIO	61 (145) Pm PROMETIO	62 150.36 Sm SAMARIO	63 151.96 Eu EUROPIO	64 157.25 Gd GADOLINIO	65 158.93 Tb TERBIO	66 162.50 Dy DISPROSIO	67 164.93 Ho HOLMIO	68 167.26 Er ERBIO	69 168.93 Tm TULIO	70 173.05 Yb YTERBIO	71 174.97 Lu LUTECIO
-----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------------	------------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------

ACTÍNIDOS

89 (227) Ac ACTINIO	90 232.04 Th TORIO	91 231.04 Pa PROTACTINIO	92 238.03 U URANIO	93 (237) Np NEPTUNIO	94 (244) Pu PLUTONIO	95 (243) Am AMERICIO	96 (247) Cm CURIO	97 (247) Bk BERKELIO	98 (251) Cf CALIFORNIO	99 (252) Es EINSTEINIO	100 (257) Fm FERMIO	101 (258) Md MENDELEVIO	102 (259) No NOBELIO	103 (262) Lr LAWRENCIO
----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	--------------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------

(1) Pure Appl. Chem., 81, No. 11, 2131-2156 (2009)

Las masas atómicas relativas se expresada con cinco cifras significativas. El elemento no tiene núcleos estables. El valor encerrado en paréntesis, por ejemplo [209], indica el número de masa de más larga vida del elemento. Sin embargo tres de tales elementos (Th, Pa y U) tienen un composición isotópica terrestre característica, y para estos es tabulado un peso atómico.

Copyright © 2010 Eni Generalic