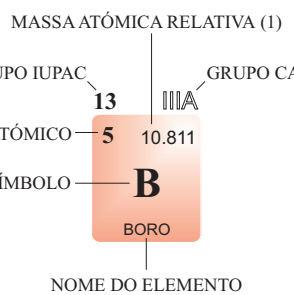


TABELA PERIÓDICA DOS ELEMENTOS

<http://www.periodni.com>

PERÍODO	GRUPO	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
		IA	IIA	GRUPO IUPAC										IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA	
1		1 1.0079 H HIDROGÊNIO																		2 4.0026 He HÉLIO
2		3 6.941 Li LÍTIO	4 9.0122 Be BERÍLIO											5 10.811 B BORO	6 12.011 C CARBONO	7 14.007 N NITROGÊNIO	8 15.999 O OXIGÊNIO	9 18.998 F FLUÓR	10 20.180 Ne NÉON	
3		11 22.990 Na SÓDIO	12 24.305 Mg MAGNÉSIO											13 26.982 Al ALUMÍNIO	14 28.086 Si SILÍCIO	15 30.974 P FÓSFORO	16 32.065 S ENXOFRE	17 35.453 Cl CLORO	18 39.948 Ar ÁRGON	
4		19 39.098 K POTÁSSIO	20 40.078 Ca CÁLCIO	21 44.956 Sc ESCÂNDIO	22 47.867 Ti TITÂNIO	23 50.942 V VANÁDIO	24 51.996 Cr CRÔMIO	25 54.938 Mn MANGANÊS	26 55.845 Fe FERRO	27 58.933 Co COBALTO	28 58.693 Ni NÍQUEL	29 63.546 Cu COBRE	30 65.38 Zn ZINCO	31 69.723 Ga GÁLIO	32 72.64 Ge GERMÂNIO	33 74.922 As ARSÊNIO	34 78.96 Se SELÊNIO	35 79.904 Br BROMO	36 83.798 Kr CRÍPTON	
5		37 85.468 Rb RUBÍDIO	38 87.62 Sr ESTRÔNCIO	39 88.906 Y ÍTRIO	40 91.224 Zr ZIRCÔNIO	41 92.906 Nb NIÓBIO	42 95.96 Mo MOLIBDÊNIO	43 (98) Tc TECNÉCIO	44 101.07 Ru RUTÊNIO	45 102.91 Rh RÓDIO	46 106.42 Pd PALÁDIO	47 107.87 Ag PRATA	48 112.41 Cd CÁDMIO	49 114.82 In ÍNDIO	50 118.71 Sn ESTANHO	51 121.76 Sb ANTIMÔNIO	52 127.60 Te TELÚRIO	53 126.90 I IODO	54 131.29 Xe XÉNON	
6		55 132.91 Cs CÉSIO	56 137.33 Ba BÁRIO	57-71 La-Lu Lantanídeos	72 178.49 Hf HÁFNIO	73 180.95 Ta TÂNTALO	74 183.84 W TUNGSTÊNIO	75 186.21 Re RÊNIO	76 190.23 Os ÓSMIO	77 192.22 Ir IRÍDIO	78 195.08 Pt PLATINA	79 196.97 Au OURO	80 200.59 Hg MERCÚRIO	81 204.38 Tl TÁLIO	82 207.2 Pb CHUMBO	83 208.98 Bi BISMUTO	84 (209) Po POLÓNIO	85 (210) At ÁSTATO	86 (222) Rn RÁDON	
7		87 (223) Fr FRÂNCIO	88 (226) Ra RÁDIO	89-103 Ac-Lr Actinídeos	104 (267) Rf RUTHERFÓRDIO	105 (268) Db DÚBNIO	106 (271) Sg SEABÓRGIO	107 (272) Bh BÓHRIO	108 (277) Hs HÁSSIO	109 (276) Mt MEITNÉRIO	110 (281) Ds DARMSTÁCIO	111 (280) Rg ROENTGÊNIO	112 (285) Cn COPERNÍCIO	113 (...) Uut UNÚNTRIO	114 (287) Ffl FLERÓVIO	115 (...) Uup UNUNPÊNTRIO	116 (291) Lv LIVERMÓRIO	117 (...) Uus UNUNSÉPTIO	118 (...) Uuo UNUNÓCTIO	



■ Metál	■ Sêmimetál	■ N o metál
■ Metais alcalinos	■ Cálco g nios	
■ Metais alcalino-térrosos	■ Hálog nios	
■ Metais de transição	■ Gásês nobrês	
■ Lãntãnídeos		
■ Actinídeos		

ESTADOS FÍSICOS (25 °C; 101 kPa)

Ne - gásoso **Fe** - sólido

Hg - líquido **Tc** - artíficiais

Copyright © 2013 Eni Generaliç



LANTANÍDIOS

57 138.91 La LANTÂNIO	58 140.12 Ce CÉRIO	59 140.91 Pr PRASEODÍMIO	60 144.24 Nd NEODÍMIO	61 (145) Pm PROMÉCIO	62 150.36 Sm SAMÁRIO	63 151.96 Eu EURÓPIO	64 157.25 Gd GADOLÍNIO	65 158.93 Tb TÉRBIO	66 162.50 Dy DISPRÓCIO	67 164.93 Ho HÓLMIO	68 167.26 Er ÉRBIO	69 168.93 Tm TÚLIO	70 173.05 Yb ITÉRBIO	71 174.97 Lu LUTÉCIO
------------------------------------	---------------------------------	---------------------------------------	------------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------

ACTINÍDIOS

89 (227) Ac ACTÍNIO	90 232.04 Th TÓRIO	91 231.04 Pa PROTACTÍNIO	92 238.03 U URÂNIO	93 (237) Np NEPTÚNIO	94 (244) Pu PLUTÓNIO	95 (243) Am AMERICIO	96 (247) Cm CÚRIO	97 (247) Bk BERKÉLIO	98 (251) Cf CALIFÓRNIO	99 (252) Es EINSTÊNIO	100 (257) Fm FÉRMIO	101 (258) Md MENDELÉVIO	102 (259) No NOBÉLIO	103 (262) Lr LAWRÊNCIO
----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------------	---------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	------------------------------------	----------------------------------	--------------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------

(1) Atomic Weights of the Elements 2007, Pure Appl. Chem., 81, No. 11, 2131-2156 (2009)