

Tabela Periódica dos Elementos

1 1 H Hidrogênio 1.00794	2 2 He Hélio 4.002602											13 III A	14 IV A	15 V A	16 VI A	17 VII A	18 VIII A
3 3 Li Lítio 6.941	4 4 Be Berílio 9.012182											5 5 B Boro 10.811	6 6 C Carbono 12.0107	7 7 N Nitrogênio 14.00674	8 8 O Oxigênio 15.9994	9 9 F Flúor 18.9984032	10 10 Ne Neón 20.1797
11 3 Na Sódio 22.989770	12 2 Mg Magnésio 24.3050	3 IIIB	4 4 IVB	5 5 VB	6 6 VIB	7 7 VIIB	8 8 VIII B	9 9 VIII B	10 10 VIII B	11 11 IB	12 12 IIB	13 13 Al Alumínio 26.981538	14 14 Si Silício 28.0855	15 15 P Fósforo 30.973761	16 16 S Enxofre 32.066	17 17 Cl Cloro 35.453	18 18 Ar Argon 39.948
19 4 K Potássio 39.0983	20 2 Ca Cálcio 40.078	21 3 Sc Escândio 44.955910	22 4 Ti Titânio 47.867	23 5 V Vanádio 50.9415	24 6 Cr Cromo 51.9961	25 7 Mn Manganês 54.938049	26 8 Fe Ferro 55.8457	27 9 Co Cobalto 58.933200	28 10 Ni Níquel 58.6934	29 11 Cu Cobre 63.546	30 12 Zn Zinco 65.409	31 13 Ga Gálio 69.723	32 14 Ge Germânio 72.64	33 15 As Arsênio 74.92160	34 16 Se Selênio 78.96	35 17 Br Bromo 79.904	36 18 Kr Criptônio 83.798
37 5 Rb Rubídio 85.4678	38 2 Sr Estrôncio 87.62	39 3 Y Ítrio 88.90585	40 4 Zr Zircônio 91.224	41 5 Nb Nióbio 92.90638	42 6 Mo Molibdênio 95.94	43 7 Tc Tecnécio (98)	44 8 Ru Rutênio 101.07	45 9 Rh Ródio 102.90550	46 10 Pd Paládio 106.42	47 11 Ag Prata 107.8682	48 12 Cd Cádmio 112.411	49 13 In Índio 114.818	50 14 Sn Estanho 118.710	51 15 Sb Antimônio 121.760	52 16 Te Telúrio 127.60	53 17 I Iodo 126.90447	54 18 Xe Xenônio 131.293
55 6 Cs Césio 132.90545	56 2 Ba Bário 137.327	57 to 71	72 6 Hf Háfnio 178.49	73 7 Ta Tântalo 180.9479	74 8 W Tungstênio 183.84	75 9 Re Rênio 186.207	76 10 Os Ósmio 190.23	77 11 Ir Íridio 192.217	78 12 Pt Platina 195.078	79 13 Au Ouro 196.96655	80 14 Hg Mercúrio 200.59	81 15 Tl Tálio 204.3833	82 16 Pb Chumbo 207.2	83 17 Bi Bismuto 208.98038	84 18 Po Polônio (209)	85 19 At Astato (210)	86 18 Rn Radônio (222)
87 7 Fr Frâncio (223)	88 2 Ra Rádio (226)	89 to 103	104 6 Rf Ruterfórdio (261)	105 7 Db Dúbnio (262)	106 8 Sg Seabórgio (266)	107 9 Bh Bóhrnio (264)	108 10 Hs Hássio (269)	109 11 Mt Meitnério (268)	110 12 Ds Darmstádio (271)	111 13 Rg Roentgenium (272)	112 14 Uub Ununbium (285)	113 15 Uut Ununtrium (284)	114 16 Uuq Ununquádmio (289)	115 17 Uup Ununpentium (288)	116 18 Uuh Ununhexium (292)	117 19 Uus Ununseptium	118 18 Uuo Ununoctium

- Metals alcalinos
- Metals alcalinos-terrosos
- Metals de transição
- Lantanídeos
- Actinídios
- Outros metais
- Não-Metals
- Gases nobres
- Sólidos
- Líquidos
- Gases
- Sintético

Massas atômicas em parênteses são aquelas do isótopo mais estável ou comum.

Direitos autorais de design © 1997 Michael Dayah (michael@dayah.com), <http://www.dayah.com/periodic/>

Nota: Os números de subgrupo 1-18 foram adotados em 1984 pela International Union of Pure and Applied Chemistry (União Internacional de Química Pura e Aplicada). Os nomes dos elementos 112-118 são os equivalentes latinos desses números.

57 La Lantânio 138.9055	58 Ce Cério 140.116	59 Pr Praseodímio 140.90765	60 Nd Neodímio 144.24	61 Pm Promécio (145)	62 Sm Samário 150.36	63 Eu Európio 151.964	64 Gd Gadolínio 157.25	65 Tb Térbio 158.92534	66 Dy Disprósio 162.500	67 Ho Hólmio 164.93032	68 Er Érbio 167.259	69 Tm Túlio 168.93421	70 Yb Ítrbio 173.04	71 Lu Lutécio 174.967
89 Ac Actínio (227)	90 Th Tório 232.0381	91 Pa Protactínio 231.03588	92 U Urânio 238.02891	93 Np Netúnio (237)	94 Pu Plutônio (244)	95 Am Americio (243)	96 Cm Cúrio (247)	97 Bk Berquílio (247)	98 Cf Califórnio (251)	99 Es Einstênio (252)	100 Fm Férmio (257)	101 Md Mendelévio (258)	102 No Nobélio (259)	103 Lr Laurêncio (262)