

Classificação Periódica dos Elementos

1 H 1,0079 Hidrogênio 1s ¹	2 He 4,0026 Hélio 1s ²																
3 Li 6,941(2) Lítio [He]2s ¹	4 Be 9,0122 Berílio [He]2s ²	5 B 10,811(5) Boro [He]2s ² 2p ¹	6 C 12,011 Carbono [He]2s ² 2p ²	7 N 14,007 Nitrogênio [He]2s ² 2p ³	8 O 15,999 Oxigênio [He]2s ² 2p ⁴	9 F 18,998 Flúor [He]2s ² 2p ⁵	10 Ne 20,180 Neônio [He]2s ² 2p ⁶	11 Na 22,990 Sódio [Ne]3s ¹	12 Mg 24,305 Magnésio [Ne]3s ²	13 Al 26,982 Alumínio [Ne]3s ² 3p ¹	14 Si 28,086 Silício [Ne]3s ² 3p ²	15 P 30,974 Fósforo [Ne]3s ² 3p ³	16 S 32,065 Enxofre [Ne]3s ² 3p ⁴	17 Cl 35,453 Cloro [Ne]3s ² 3p ⁵	18 Ar 39,948 Argônio [Ne]3s ² 3p ⁶		
19 K 39,098 Potássio [Ar]4s ¹	20 Ca 40,078(4) Cálcio [Ar]4s ²	21 Sc 44,956 Escândio [Ar]3d ¹ 4s ²	22 Ti 47,867 Titânio [Ar]3d ² 4s ²	23 V 50,942 Vanádio [Ar]3d ³ 4s ²	24 Cr 51,996 Crômio [Ar]3d ⁵ 4s ¹	25 Mn 54,938 Manganês [Ar]3d ⁵ 4s ²	26 Fe 55,845(2) Ferro [Ar]3d ⁶ 4s ²	27 Co 58,933 Cobalto [Ar]3d ⁷ 4s ²	28 Ni 58,693 Níquel [Ar]3d ⁸ 4s ²	29 Cu 63,546(3) Cobre [Ar]3d ¹⁰ 4s ¹	30 Zn 65,409(4) Zinco [Ar]3d ¹⁰ 4s ²	31 Ga 69,723 Gálio [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ¹	32 Ge 72,64 Germânio [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ²	33 As 74,922 Arsênio [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ³	34 Se 78,96(3) Selênio [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁴	35 Br 79,904 Bromo [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁵	36 Kr 83,798(2) Criptônio [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁶
37 Rb 85,468 Rubídio [Kr]5s ¹	38 Sr 87,621 Estrôncio [Kr]5s ²	39 Y 88,906 Ítrio [Kr]4d ¹ 5s ²	40 Zr 91,224(2) Zircônio [Kr]4d ² 5s ²	41 Nb 92,906 Nióbio [Kr]4d ⁴ 5s ¹	42 Mo 95,94(2) Molibdênio [Kr]4d ⁵ 5s ¹	43 Tc 97,907* Tecnécio [Kr]4d ⁵ 4s ²	44 Ru 101,07(2) Rutênio [Kr]4d ⁷ 5s ¹	45 Rh 102,91 Ródio [Kr]4d ⁸ 5s ¹	46 Pd 106,42 Paládio [Kr]4d ¹⁰	47 Ag 107,87 Prata [Kr]4d ¹⁰ 5s ¹	48 Cd 112,41 Cádmio [Kr]4d ¹⁰ 5s ²	49 In 114,82 Índio [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ¹	50 Sn 118,71 Estanho [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ²	51 Sb 121,76 Antimônio [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ³	52 Te 127,60(3) Telúrio [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁴	53 I 126,90 Iodo [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁵	54 Xe 131,29(2) Xenônio [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁶
55 Cs 132,91 Césio [Xe]6s ¹	56 Ba 137,33 Bário [Xe]6s ²	57 a 71 La-Lu	72 Hf 178,49(2) Háfnio [Xe]4f ¹⁴ 5d ² 6s ²	73 Ta 180,95 Tântalo [Xe]4f ¹⁴ 5d ³ 6s ²	74 W 183,84 Tungstênio [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁴ 6s ²	75 Re 186,21 Rênio [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁵ 6s ²	76 Os 190,23(3) Ósmio [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁶ 6s ²	77 Ir 192,22 Írídio [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁷ 6s ²	78 Pt 195,08(3) Platina [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁹ 6s ¹	79 Au 196,97 Ouro [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ¹	80 Hg 200,59(2) Mercúrio [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ²	81 Tl 204,38 Tálio [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ¹	82 Pb 207,2 Chumbo [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ²	83 Bi 208,98 Bismuto [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ³	84 Po 208,98* Polônio [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁴	85 At 209,99* Astató [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁵	86 Rn 222,02* Radônio [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ² 6p ⁶
87 Fr 223* Frâncio [Rn]7s ¹	88 Ra 226* Rádio [Rn]7s ²	89 a 103 Ac-Lr	104 Rf 261* Rutherfordório	105 Db 262* Dúbnio	106 Sg 266* Seabórgio	107 Bh 264* Bóhrio	108 Hs 277* Hássio	109 Mt 268* Meitnério	110 Ds 271* Darmstádio	111 Rg 272* Roentgênio	112 Uub 285* Unúmbio	113 Uut 284* Unúntrio	114 Uuq 289* Ununquádio	115 Uup 288* Ununpêntio			

Símbolos:
Zn - Sólido
Hg - Líquido
Ne - Gás
Cf - Artificial

Massa atômica relativa. A incerteza no último dígito é ±1, exceto quando indicado entre parênteses. Os valores com * referem-se ao isótopo mais estável.

Número atômico — 14
Si
 Símbolo — Si
 Nome — Silício
 [Ne]3s²3p²

Configuração eletrônica no estado fundamental

57 La Lantânio [Xe]5d ¹ 6s ²	58 Ce Cério [Xe]4f ¹ 5d ¹ 6s ²	59 Pr Praseodímio [Xe]4f ³ 6s ²	60 Nd Neodímio [Xe]4f ⁴ 6s ²	61 Pm Promécio [Xe]4f ⁵ 6s ²	62 Sm Samário [Xe]4f ⁶ 6s ²	63 Eu Európio [Xe]4f ⁷ 6s ²	64 Gd Gadolínio [Xe]4f ⁷ 5d ¹ 6s ²	65 Tb Térbio [Xe]4f ⁹ 6s ²	66 Dy Disprósio [Xe]4f ¹⁰ 6s ²	67 Ho Hólmio [Xe]4f ¹¹ 6s ²	68 Er Érbio [Xe]4f ¹² 6s ²	69 Tm Túlio [Xe]4f ¹³ 6s ²	70 Yb Ítérbio [Xe]4f ¹⁴ 6s ²	71 Lu Lutécio [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹ 6s ²
89 Ac Actínio [Rn]6d ¹ 7s ²	90 Th Tório [Rn]6d ² 7s ²	91 Pa Protactínio [Rn]5f ² 6d ¹ 7s ²	92 U Urânio [Rn]5f ³ 6d ¹ 7s ²	93 Np Netúnio [Rn]5f ⁴ 6d ¹ 7s ²	94 Pu Plutônio [Rn]5f ⁶ 7s ²	95 Am Americio [Rn]5f ⁷ 7s ²	96 Cm Cúrio [Rn]5f ⁷ 6d ¹ 7s ²	97 Bk Berquílio [Rn]5f ⁹ 7s ²	98 Cf Califórnio [Rn]5f ¹⁰ 7s ²	99 Es Einstênio [Rn]5f ¹¹ 7s ²	100 Fm Férmio [Rn]5f ¹² 7s ²	101 Md Mendelévio [Rn]5f ¹³ 7s ²	102 No Nobélio [Rn]5f ¹⁴ 7s ²	103 Lr Laurêncio [Rn]5f ¹⁴ 6d ¹ 7s ²

SBQ SOCIEDADE BRASILEIRA DE QUÍMICA
 Edições SBQ – Fone: (11) 3032-2299 - Fax: (11) 3814-3602
 E-mail: sbqsp@iq.usp.br - home page: www.s bq.org.br
 De acordo com as recomendações da IUPAC
 ©SBQ (2007) - Todos os direitos reservados