## Apêndice Dados físicos e químicos para os elementos

Número atômico Elemento	Símbolo						(nún		nfigu de e					rupo	)					Massa atômica <sup>a</sup> (uma)	Densidade do sólido <sup>b</sup> (a 20°C) (Mg/m <sup>3</sup> = g/cm <sup>3</sup> )	Estrutura cristalina <sup>c</sup> (a 20°C)	Ponto de fusão <sup>d</sup> (°C)	Número atômico
		1s	2s	2 <i>p</i>	3s	3 <i>p</i>	3 <i>d</i>	4s	4 <i>p</i>	4 <i>d</i>	4 <i>f</i>	5 <i>s</i>	5 <i>p</i>	5d	5 <i>f</i>	6s	6 <i>p</i>	6 <i>d</i>	7 <i>s</i>					
1 Hidrogênio 2 Hélio 3 Lítio 4 Berílio 5 Boro 6 Carbono 7 Nitrogênio 8 Oxigênio 9 Flúor 10 Neônio	H He Li Be B C N O F Ne	Caroço do hélio 🖂	1 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	1 2 3 4 5 6																1,008 4,003 6,941 9,012 10,81 12,01 14,01 16,00 19,00 20,18	0,533	ccc hc hex.	-259,34 (PT) -271,69 180,6 1.289 2.092 3.826 (PS) -210,0042 (PT) -218,789 (PT) -219,67 (PT) -248,587 (PT)	1 2 3 4 5 6 7 8 9
11 Sódio 12 Magnésio 13 Alumínio 14 Silício	Na Mg Al Si			Caroço do neônio	1 2 2 2	1 2														22,99 24,31 26,98 28,09	0,966 1,74 2,70 2,33	ccc hc cfc cub. dia	97,8 650 660,452	11 12 13 14
15 Fósforo	P			<del>o</del> p	2	3														30,97	1,82 (Branco	orto.	44,14 (Branco)	15
16 Enxofre 17 Cloro 18 Argônio	S Cl Ar			Caroço	2 2 2	4 5 6														32,06 35,45 39,95	2,09	orto.	115,22 -100,97 (PT) -189,352 (PT)	16 17 18
19 Potássio 20 Cálcio 21 Escândio	K Ca Sc						1	1 2 2												39,10 40,08 44,96	0,862 1,53 2,99	ccc cfc cfc	63,71 842 1.541	19 20 21
22 Titânio	Ti						2 3	2 2												47,90	4,51	hc	1.670	22
23 Vanádio 24 Cromo	V Cr						5	1												50,94 52,00	6,09 7,19	ccc	1.910 1.863	23 24
25 Manganês	Mn					Caroço do argônio	5	2												54,94	7,47	cúbica	1.246	25
26 Ferro	Fe					ĝ	6	2												55,85	7,87	ccc	1.538	26
27 Cobalto	Co					ar	7 8	2 2												58,93	8,8	hc	1.495	27
28 Níquel	Ni Cu					qo	10	1												58,71 63,55	8,91 8,93	cfc ccc	1.455 1.084,87	28 29
29 Cobre 30 Zinco	Zn					Ö.	10	2												65,38	7,13	hc	419,58	30
31 Gálio	Ga					50.	10	2	1											69,72	5,91	orto.	29,7741 (PT)	31
32 Germânio	Ge					<b>.</b>	10	2	2											72,59	5,32	cub. dia		32
33 Arsênico	As					_	10	2	3											74,92	5,78	romb.	603 (PS)	33
34 Selênio	Se						10	2	4											78,96	4,81	hex.	221	34
35 Bromo	Br						10	2	5											79,90			-7.25 (PT)	35
36 Criptônio	Kr						10	2	6											83,80			-157.385	36
37 Rubídio	Rb											1								85,47	1,53	ccc	39.48	37
38 Estrôncio	Sr								ij	1		2								87,62	2,58	cfc	769	38
39 Ítrio 40 Zircônio	Y Zr								)tô	1 2		2 2								88,91 91,22	4,48 6,51	hc be	1.522 1.855	39 40
40 Zirconio 41 Nióbio	Zr Nb								- Ē	4		1								91,22	6,51 8,58	hc ccc	1.855 2.469	40
42 Molibdênio									0	5		1								95,94	10,22	ccc	2.623	42
43 Tecnécio	Tc								þ	6		1								98,91	11,50	hc	2.204	43
44 Rutênio	Ru								Caroço do criptônio	7		1								101,07	12,36	hc	2.334	44
45 Ródio	Rh								arc	8		1								102,91	12,42	cfc	1.963	45
46 Paládio	Pd								Ü	10										106,4	12,00	cfc	1.555	46

Número atômico Elemento	Símbolo	Configuração           (número de elétro           1s         2s         2p         3s         3p         3d         4s         4p         4d	ns e	m cac	la gru	<b>po)</b> 5 <i>d</i>	5 <i>f</i>	6s	6 <i>p</i>	6 <i>d</i>	75	Massa afómica" (uma)  Densidade do sólido (a 20°C) (Mg/m³ = g/cm³)	Estrutura cristalina (a 20°C)	Ponto de fusão <sup>d</sup> (°C)	Número atômico
47 Prata 48 Cádmio 49 Índio 50 Estanho 51 Antimônio 52 Telúrio 53 Iodo 54 Xenônio 55 Césio  56 Bário 57 Lantânio 58 Cério 59 Praseodímio 60 Neodímio 61 Promécio 62 Samário 63 Európio 64 Gadolínio 65 Térbio 66 Disprósio 67 Hólmio 68 Érbio 69 Túlio 70 Itérbio 71 Lutécio 72 Háfnio 73 Tântalo 74 Tungstênio 75 Rênio 76 Ósmio 77 Irídio 78 Platina 79 Ouro 80 Mercúrio 81 Tálio 82 Chumbo 83 Bismuto 84 Polônio 85 Astato 86 Radônio	Ag Cd In Sn	Caroço do criptônio	10 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	1 1 2 2 3 3 3 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4	1 2 3 4 5 6	1 1 2 3 4 5 6 9 9 10 10 10 10 10 10 10 10 10		1 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	1 2 3 4 5 6			107.87 10,50 112,4 8,65 114,82 7,29 118,69 7,29 121,75 6,69 127,60 6,25 126,90 4,95 131,30 132,91 1,91 137,33 3,59 138,91 6,17 140,12 6,77 149,91 6,78 144,24 7,00 (145) 150,4 7,54 151,96 5,25 157,25 7,87 158,93 8,27 162,50 8,53 164,93 8,80 167,26 9,04 168,93 9,33 167,26 9,04 168,93 9,33 173,04 6,97 174,97 9,84 178,49 13,28 180,95 16,67 183,85 19,25 186,2 21,02 190,2 22,58 192,22 22,55 195,09 21,44 196,97 19,28 200,59 204,37 11,87 207,2 11,34 208,98 9,80 (-210) 9,2 (210)	ccc hc tfc tcc romb. hex. orto.  ccc hex. cfc hex. hex. romb. ccc hc	449,57 113,6 (T.P) -111,7582 (T.P.) 28,39 729 918 798 931 1.021 1.042 1.074 822 1.313 1.356 1.412 1.474 1.529 1.545 819 1.663 2.231 3.020 3.422 3.186 3.033 2.447 1.769,0 1.064,43 -38,836 304 327,502 271,442	47 48 49 50 51 52 53 54 55 56 57 58 59 60 61 62 63 64 65 66 67 70 71 72 73 74 77 77 78 80 81 82 83 84 84 85 86 86 86 86 86 86 86 86 86 86 86 86 86
87 Frâncio 88 Rádio 89 Actínio 90 Tório 91 Protactínio 92 Urânio 93 Netúnio 94 Plutônio 95 Plutônio 96 Cúrio 97 Berquélio 98 Califórnio 99 Einstênio 100 Férmio 101 Mendelévio 102 Nobélio 103 Laurêncio 104 Rutherfórdio <sup>e</sup> 105 Dúbnio <sup>e</sup> 106 Seabórgio <sup>e</sup>	Fr Ra Ac Th Pa U Np Pu Am Cm Bk Cf Es Fm Md No Lw Rf Db Sg				Caroço do radônio		2 3 4 6 7 7 9 10 11 12 13 14 14 14 14			1 1 2 1 1 1 1 1 1 1 2 3 4	2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	(223) 226,03 (227) 232,04 11,72 231,04 238,03 19,05 237,05 (244) 19,82 (247) (247) (251) (254) (257) (258) (259) (260) (261) (262) (266)	ccc tcc cfc cfc tcc orto. orto. monoclin hex. hex.	1.176 1.345 1.050 900 860 ≈ 1.527 ≈ 827 ≈ 1.627	87 88 89 90 91 92 93 94 95 96 97 98 99 100 101 102 103 104

Fontes: Dados de a R. C. Weast (ed.), *Handbook of Chemistry and Physics*, 58. ed., Flórida: CRC Press, 1977. b Medições de difração de raios X são tabuladas em B. D. Cullity, *Elements of X-Ray Diffraction*, 2. ed., Massachusetts: Addison-Wesley Publishing Co., Inc., 1978.

c R. W. G. Wyckoff, Crystal Structure, 2. ed., vol. 1, Nova York: Interscience Publishers, 1963; e Metals Handbook, 9. ed., vol. 2, Ohio: American Society for Metals, 1979.

d T. B. Massalski (ed.), Binary Alloy Phase Diagrams, vols. 1 e 2, Ohio: American Society for Metals, 1986. P. T. = Ponto triplo. P. S. = Ponto de sublimação na pressão atmosférica.

e www.webelements.com