

Tabela Periódica dos Elementos Químicos

1																	18
1 H hidrogénio 1,008 [1,0078; 1,0082]	2											13	14	15	16	17	2 He hélio 4,0026
3 Li lítio 6,94 [6,938; 6,997]	4 Be berílio 9,0122											5 B boro 10,81 [10,806; 10,821]	6 C carbono 12,011 [12,009; 12,012]	7 N nitrogénio 14,007 [14,006; 14,008]	8 O oxigénio 15,999 [15,999; 16,000]	9 F flúor 18,998	10 Ne néon 20,180
11 Na sódio 22,990	12 Mg magnésio 24,305 [24,304; 24,307]	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13 Al alumínio 26,982	14 Si silício 28,085 [28,084; 28,086]	15 P fósforo 30,974	16 S enxofre 32,06 [32,059; 32,076]	17 Cl cloro 35,45 [35,446; 35,457]	18 Ar árgon 39,948
19 K potássio 39,098	20 Ca cálcio 40,078(4)	21 Sc escândio 44,956	22 Ti titânio 47,867	23 V vanádio 50,942	24 Cr cromo 51,996	25 Mn manganês 54,938	26 Fe ferro 55,845(2)	27 Co cobalto 58,933	28 Ni níquel 58,693	29 Cu cobre 63,546(3)	30 Zn zinco 65,38(2)	31 Ga gálio 69,723	32 Ge germânio 72,630(8)	33 As arsénio 74,922	34 Se selénio 78,971(8)	35 Br bromo 79,904 [79,901; 79,907]	36 Kr cripton 83,798(2)
37 Rb rubídio 85,468	38 Sr estrôncio 87,62	39 Y ítrio 88,906	40 Zr zircónio 91,224(2)	41 Nb nióbio 92,906	42 Mo molibdénio 95,95	43 Tc tecnécio	44 Ru ruténio 101,07(2)	45 Rh ródio 102,91	46 Pd paládio 106,42	47 Ag prata 107,87	48 Cd cádmio 112,41	49 In índio 114,82	50 Sn estanho 118,71	51 Sb antimónio 121,76	52 Te telúrio 127,60(3)	53 I iodo 126,90	54 Xe xénon 131,29
55 Cs césio 132,91	56 Ba bário 137,33	57-71 lanatídeos	72 Hf háfnio 178,49(2)	73 Ta tântalo 180,95	74 W tungsténio 183,84	75 Re rénio 186,21	76 Os ósmio 190,23(3)	77 Ir irídio 192,22	78 Pt platina 195,08	79 Au ouro 196,97	80 Hg mercúrio 200,59	81 Tl tálio 204,38 [204,38; 204,39]	82 Pb chumbo 207,2	83 Bi bismuto 208,98	84 Po polónio	85 At ástato	86 Rn rádon
87 Fr frâncio	88 Ra rádio	89-103 actínídeos	104 Rf rutherfordio	105 Db dúbnio	106 Sg seabórgio	107 Bh bóhrio	108 Hs hássio	109 Mt meitnério	110 Ds darmstácio	111 Rg roentgénio	112 Cn copernício	113 Nh nipónio	114 Fl fleróvio	115 Mc moscóvio	116 Lv livermório	117 Ts tenesso	118 Og oganésson

Chave

número atómico
Símbolo
nome
massa atómica padrão ^a , b, c, d, e



57 La lantânio 138,91	58 Ce cério 140,12	59 Pr praseodímio 140,91	60 Nd neodímio 144,24	61 Pm promécio	62 Sm samário 150,36(2)	63 Eu europio 151,96	64 Gd gadolínio 157,25(3)	65 Tb térbio 158,93	66 Dy disprósio 162,50	67 Ho hólmio 164,93	68 Er érbio 167,26	69 Tm túlio 168,93	70 Yb itérbio 173,05	71 Lu lutécio 174,97
89 Ac actínio	90 Th tório 232,04	91 Pa protactínio 231,04	92 U urânio 238,03	93 Np neptúnio	94 Pu plutónio	95 Am amerício	96 Cm cúrio	97 Bk berkélio	98 Cf califórnio	99 Es einsténio	100 Fm fémio	101 Md mendelévio	102 No nobélio	103 Lr lawrêncio

NOTAS:
a – “massa atómica padrão” é idêntico a “massa atómica relativa média”.
b – o algarismo entre parênteses curvos indica o valor numérico da incerteza-padrão do último algarismo significativo; por exemplo, $A_r(\text{Ca}) = 40,078(4)$ é a forma compacta para representar $A_r(\text{Ca}) = 40,078 \pm 0,004$
c – para os elementos químicos sem núcleos estáveis (radioelementos), não se indica nenhum valor de massa atómica padrão pois esta não pode ser calculada.
d – as massas atómicas de alguns elementos podem abranger intervalos relativamente grandes devido a variações de composição isotópica. Por exemplo, a massa atómica do carbono em materiais naturais pode variar de 12,009 a 12,012, embora a incerteza associada ao valor da massa atómica calculada a partir da “melhor medição” de abundância isotópica do carbono seja muito baixa. Representar a massa atómica padrão do carbono como [12,009; 12,012] indica que em qualquer material normal ela será $\geq 12,009$ e $\leq 12,012$. A indicação dum intervalo não implica qualquer distribuição estatística de valores de massa atómica entre os limites inferior e superior (isto é, a média destes valores não é necessariamente o valor mais provável).
e – fontes: J. Meija, T. B. Coplen, M. Berglund, W.A. Brand, P. De Bièvre, M. Gröning, N. E. Holden, J. Irrgeher, R. D. Loss, T. Walczyk, T. Prohaska, Atomic weights of the elements 2013 (IUPAC Technical Report), *Pure and Applied Chemistry* **88** (2016) 265–291; J.K. Böhlke, Variation in the terrestrial isotopic composition and atomic weight of argon (IUPAC Technical Report), *Pure and Applied Chemistry* **86** (2014) 1421–1432.