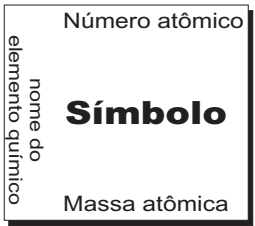


Tabela Periódica

Classificação Periódica dos Elementos Químicos

(com massas atômicas referidas ao isótopos 12 do carbono)

1												18					
1A												8A					
Hidrogênio 1 H 1	2											3A	4A	5A	6A	7A	Helônio 2 He 4
Li 3 Li 7	Berílio 4 Be 9											Boro 5 B 11	Carbono 6 C 12	Nitrogênio 7 N 14	Oxigênio 8 O 16	Floreto 9 F 19	Neônio 10 Ne 20
		Elementos de Transição															
Sódio 11 Na 23	Magnésio 12 Mg 24	3B	4B	5B	6B	7B	8B			1B	2B	Alumínio 13 Al 27	Silício 14 Si 28	Fósforo 15 P 31	Enxofre 16 S 32	Cloro 17 Cl 36	Argônio 18 Ar 40
Potássio 19 K 39	Cálcio 20 Ca 40	Escândio 21 Sc 45	Titânio 22 Ti 48	Vanádio 23 V 51	Cromo 24 Cr 52	Manganês 25 Mn 55	Ferro 26 Fe 56	Cobalto 27 Co 59	Níquel 28 Ni 59	Cobre 29 Cu 64	Zinco 30 Zn 65	Gálio 31 Ga 70	Germanio 32 Ge 73	Ársênio 33 As 75	Selênio 34 Se 79	Bromo 35 Br 80	Kriptônio 36 Kr 84
Rubídio 37 Rb 86	Estrôncio 38 Sr 88	Ítrio 39 Y 89	Zircônio 40 Zr 91	Nióbio 41 Nb 93	Molibdênio 42 Mo 96	Técnetio 43 Tc 98	Rutênio 44 Ru 101	Ródio 45 Rh 103	Paládio 46 Pd 106	Prata 47 Ag 108	Cádmio 48 Cd 112	Índio 49 In 115	Estanho 50 Sn 119	Antimônio 51 Sb 122	Telúrio 52 Te 128	Iodo 53 I 127	Xenônio 54 Xe 131
Césio 55 Cs 133	Bário 56 Ba 137	Lutécio 71 Lu 175	Háfnio 72 Hf 179	Tântalo 73 Ta 181	Tungstênio 74 W 184	Rênio 75 Re 186	Ósmio 76 Os 190	Iridio 77 Ir 192	Platina 78 Pt 195	Ouro 79 Au 197	Mercurio 80 Hg 201	Tálio 81 Tl 204	Chumbo 82 Pb 207	Bismuto 83 Bi 209	Polônio 84 Po (209)	Astato 85 At (210)	Rádônio 86 Rn (222)
Frâncio 87 Fr (223)	Rádio 88 Ra (226)	Lawrécio 103 Lr (262)	Rutherfordório 104 Rf (261)	Dúbnio 105 Db (262)	Seabórgio 106 Sg (266)	Bóhrnio 107 Bh (264)	Hássio 108 Hs (277)	Meitnério 109 Mt (268)	Darmstátio 110 Ds (271)	Roentgênio 111 Rg (272)	(277)		114		116		



Outras Informações importantes:

$R = 0,082 \text{ atm.l.mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$
 $F = 96500 \text{ C}$
 Constante de Avogrado $\cong 6,02 \cdot 10^{23}$

Observações:

Valores de massa atômica aproximados com a finalidade de serem utilizados em cálculos.
 Os parênteses indicam a massa atômica do isótopo mais estável.

Série dos Lantanídeos

Lantânio 57 La 139	Cério 58 Ce 140	Praseodímio 59 Pr 141	Neodímio 60 Nd 144	Promécio 61 Pm (145)	Samaritio 62 Sm 150	Europio 63 Eu 152	Gadolínio 64 Gd 157	Térbio 65 Tb 159	Disprósio 66 Dy 163	Hólmio 67 Ho 165	Érbio 68 Er 167	Túlio 69 Tm 169	Ítrio 70 Yb 173
------------------------------------	---------------------------------	---------------------------------------	------------------------------------	--------------------------------------	-------------------------------------	-----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	-------------------------------------	----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	---------------------------------

Série dos Actinídeos

Actínio 89 Ac (227)	Tório 90 Th 232	Protactínio 91 Pa (231)	Urânio 92 U 238	Neptúnio 93 Np (237)	Plutônio 94 Pu (244)	Americônio 95 Am (243)	Cúrio 96 Cm (247)	Berkelício 97 Bk (247)	Califórnia 98 Cf (251)	Einsteinio 99 Es (252)	Fermio 100 Fm (257)	Mendelevício 101 Md (258)	Nobélio 102 No (259)
-------------------------------------	---------------------------------	---	---------------------------------	--------------------------------------	--------------------------------------	--	-----------------------------------	--	--	--	-------------------------------------	---	--------------------------------------