Tabela Periódica dos Elementos

Número atômico (Z) — 20
Símbolo químico — Ra
Radioativo
Líquido
Gasoso
Artificial
Rádio
226.025 — Massa atômica (A) padrão ^{12}C
Configuração eletrônica — 2 8 8 2

Metais
- Metais alcalinos
- Metais alcalinoterrosos
- Metais de transição
- Metais representativos
- Lantanídeos
- Actinídeos

Não metais
- Não metais
- Halogênios
- Gases nobres

- Hidrogênio

1 IA	2 IIA	3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8	9 VIIIB	10	11 IB	12 IIB	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA
1 H Hidrogênio [1.007, 1.009]																	2 He Hélio 4.0026
3 Li Lítio [6.938, 6.997]	4 Be Berílio 9.0122											5 B Boro [10.80, 10.83]	6 C Carbono [12.00, 12.02]	7 N Nitrogênio [14.00, 14.01]	8 O Oxigênio [15.99, 16.00]	9 F Flúor 18.998	10 Ne Neônio 20.180
11 Na Sódio 22.990	12 Mg Magnésio 24.305											13 Al Alumínio 26.982	14 Si Silício [28.08, 28.09]	15 P Fósforo 30.974	16 S Enxofre [32.05, 32.08]	17 Cl Cloro [35.44, 35.46]	18 Ar Argônio 39.948
19 K Potássio 39.098	20 Ca Cálcio 40.078	21 Sc Escândio 44.956	22 Ti Titânio 47.88	23 V Vanádio 50.942	24 Cr Crômio 51.996	25 Mn Manganês 54.938	26 Fe Ferro 55.847	27 Co Cobalto 58.933	28 Ni Níquel 58.693	29 Cu Cobre 63.546	30 Zn Zinco 65.39	31 Ga Gálio 69.723	32 Ge Germânio 72.61	33 As Arsênio 74.922	34 Se Selério 78.96(3)	35 Br Bromo 79.904	36 Kr Criptônio 83.80
37 Rb Rubídio 85.468	38 Sr Estrôncio 87.62	39 Y Ítrio 88.906	40 Zr Zircônio 91.224	41 Nb Nióbio 92.906	42 Mo Molibdênio 95.94	43 Tc Tecnécio 97.907	44 Ru Rutênio 101.07	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 Antimônio 121.76	52 Te Telúrio 127.60	53 I Iodo 126.90	54 Xe Xenônio 131.29
55 Cs Césio 132.91	56 Ba Bário 137.33	57-71 Lantanídeos#	72 Hf Háfnio 178.49	73 Ta Tântalo 180.95	74 W Tungstênio 183.85	75 Re Rênio 186.21	76 Os Ósmio 190.2	77 Ir Irídio 192.22	78 Pt Platina 195.08	79 Au Ouro 196.97	80 Hg Mercúrio 200.59	81 Tl Tálio [204.3, 204.4]	82 Pb Chumbo 207.2	83 Bi Bismuto 208.98	84 Po Polônio [208.98]	85 At Astato 209.99	86 Rn Radônio 222.02
87 Fr Frâncio 223	88 Ra Rádio 226.03	89-103 Actinídeos##	104 Rf Rutherfórdio 261	105 Db Dúbnio 262	106 Sg Seaborgio 266	107 Bh Bóhrio 264	108 Hs Hássio 277	109 Mt Meitnério 268	110 Ds Darmstádtio 271	111 Rg Roentgério 272	112 Cn Copernício 285	113 Nh Nihônio 286	114 Fl Flerávio 289	115 Mc Moscóvio 288	116 Lv Livermório [293]	117 Ts Tenessino [294]	118 Og Oganessônio [294]

(#) Lantanídeos	57 La Lantânio 138.91	58 Ce Cério 140.12	59 Pr Praseodímio 140.91	60 Nd Neodímio 144.24	61 Pm Promécio 145	62 Sm Samário 150.36	63 Eu Európio 151.96	64 Gd Gadolínio 157.25	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 173.04	71 Lu Lutécio 174.97
(##) Actinídeos	89 Ac Actínio 227.03	90 Th Tório 232.04	91 Pa Protactínio 231.04	92 U Urânio 238.03	93 Np Netúnio 237	94 Pu Plutônio 244	95 Am Amerício 243	96 Cm Cúrio 247	97 Bk Berquélio 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

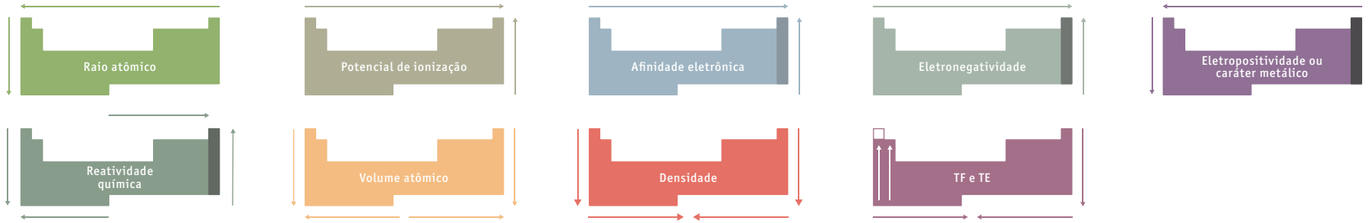
Observações

1. Massas atômicas limitadas a cinco algarismos significativos, IUPAC-1989.

2. As massas atômicas dos elementos tecnécio, polônio, radônio e rádio referem-se aos isótopos com meias-vidas mais longas.

SAID TAYAR SEGUNDO/DREAMSTIME

Propriedades periódicas



Geometria molecular

Número de "pares eletrônicos" ao redor do átomo central	Nome e fórmula (exemplos)	Fórmula de Lewis	Fórmula estrutural	Modelo (geometria molecular)
Toda molécula formada por 2 átomos é linear	Flúor (F_2)		F—F	Linear
2 pares eletrônicos (α = 180°)	Gás carbônico (CO_2)		α O=C=O	Linear
3 pares eletrônicos (α = 120°)	Trióxido de enxofre (SO_3)		α	Trigonal plana
3 pares eletrônicos onde 1 é livre (α < 120°)	Dióxido de enxofre (SO_2)		α	Angular
4 pares eletrônicos (α = 109°28')	Metano (CH_4)		α	Tetraédrica
4 pares eletrônicos onde 1 é livre (α = 107°)	Amônia (NH_3)		α	Piramidal
4 pares eletrônicos onde 2 são livres (α = 104°34')	Água (H_2O)		α	Angular

Tabela de solubilidade de sais em água (25 °C)

Solúveis	Insolúvies (exceções)
Nitratos (NO_3^-) Cloratos ($C\ell O_3^-$)	—
Acetatos (CH_3COO^-)	Ag+ e Hg_2^{2+}
Cloretos ($C\ell^-$) Brometos (Br^-) Iodetos (I^-)	$AgC\ell$, $PbC\ell_2$, $Hg_2C\ell_2$ AgBr, $PbBr_2$, Hg_2Br_2 AgI, PbI_2, Hg_2I_2
Sulfatos (SO_4^{2-})	$CaSO_4$, $SrSO_4$, $BaSO_4$, $PbSO_4$

Insolúveis	Solúveis (exceções)
Sulfetos (S^{2-})	Os de metais alcalinos, amônio, Ca^{2+}, Sr^{2+} e Ba^{2+}
Carbonatos (CO_3^{2-}) Fosfatos (PO_4^{3-})	Os de metais alcalinos e amônio
Os demais ânions não citados	Os de metais alcalinos e amônio