Configurações eletrônicas dos elementos

ChemTable chemtable.org

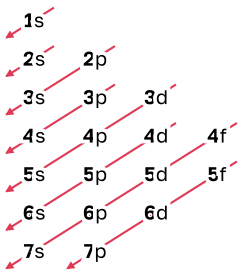
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 **H** Hidrogênio $1s^1$																	2 **He** Hélio $1s^2$
2	3 **Li** Lítio [He] $2s^1$	4 **Be** Berílio [He] $2s^2$											5 **B** Boro [He] $2s^2\ 2p^1$	6 **C** Carbono [He] $2s^2\ 2p^2$	7 **N** Nitrogênio [He] $2s^2\ 2p^3$	8 **O** Oxigênio [He] $2s^2\ 2p^4$	9 **F** Flúor [He] $2s^2\ 2p^5$	10 **Ne** Neônio [He] $2s^2\ 2p^6$
3	11 **Na** Sódio [Ne] $3s^1$	12 **Mg** Magnésio [Ne] $3s^2$											13 **Al** Alumínio [Ne] $3s^2\ 3p^1$	14 **Si** Silício [Ne] $3s^2\ 3p^2$	15 **P** Fósforo [Ne] $3s^2\ 3p^3$	16 **S** Enxofre [Ne] $3s^2\ 3p^4$	17 **Cl** Cloro [Ne] $3s^2\ 3p^5$	18 **Ar** Argônio [Ne] $3s^2\ 3p^6$
4	19 **K** Potássio [Ar] $4s^1$	20 **Ca** Cálcio [Ar] $4s^2$	21 **Sc** Escândio [Ar] $3d^1\ 4s^2$	22 **Ti** Titânio [Ar] $3d^2\ 4s^2$	23 **V** Vanádio [Ar] $3d^3\ 4s^2$	24 **Cr** Cromo [Ar] $3d^5\ 4s^1$	25 **Mn** Manganês [Ar] $3d^5\ 4s^2$	26 **Fe** Ferro [Ar] $3d^6\ 4s^2$	27 **Co** Cobalto [Ar] $3d^7\ 4s^2$	28 **Ni** Níquel [Ar] $3d^8\ 4s^2$	29 **Cu** Cobre [Ar] $3d^{10}\ 4s^1$	30 **Zn** Zinco [Ar] $3d^{10}\ 4s^2$	31 **Ga** Gálio [Ar] $3d^{10}\ 4s^2\ 4p^1$	32 **Ge** Germânio [Ar] $3d^{10}\ 4s^2\ 4p^2$	33 **As** Arsênio [Ar] $3d^{10}\ 4s^2\ 4p^3$	34 **Se** Selênio [Ar] $3d^{10}\ 4s^2\ 4p^4$	35 **Br** Bromo [Ar] $3d^{10}\ 4s^2\ 4p^5$	36 **Kr** Criptônio [Ar] $3d^{10}\ 4s^2\ 4p^6$
5	37 **Rb** Rubídio [Kr] $5s^1$	38 **Sr** Estrôncio [Kr] $5s^2$	39 **Y** Ítrio [Kr] $4d^1\ 5s^2$	40 **Zr** Zircônio [Kr] $4d^2\ 5s^2$	41 **Nb** Nióbio [Kr] $4d^4\ 5s^1$	42 **Mo** Molibdênio [Kr] $4d^5\ 5s^1$	43 **Tc** Tecnécio [Kr] $4d^5\ 5s^2$	44 **Ru** Rutênio [Kr] $4d^7\ 5s^1$	45 **Rh** Ródio [Kr] $4d^8\ 5s^1$	46 **Pd** Paládio [Kr] $4d^{10}$	47 **Ag** Prata [Kr] $4d^{10}\ 5s^1$	48 **Cd** Cádmio [Kr] $4d^{10}\ 5s^2$	49 **In** Índio [Kr] $4d^{10}\ 5s^2\ 5p^1$	50 **Sn** Estanho [Kr] $4d^{10}\ 5s^2\ 5p^2$	51 **Sb** Antimônio [Kr] $4d^{10}\ 5s^2\ 5p^3$	52 **Te** Telúrio [Kr] $4d^{10}\ 5s^2\ 5p^4$	53 **I** Iodo [Kr] $4d^{10}\ 5s^2\ 5p^5$	54 **Xe** Xenônio [Kr] $4d^{10}\ 5s^2\ 5p^6$
6	55 **Cs** Césio [Xe] $6s^1$	56 **Ba** Bário [Xe] $6s^2$	57–71	72 **Hf** Háfnio [Xe] $4f^{14}\ 5d^2\ 6s^2$	73 **Ta** Tântalo [Xe] $4f^{14}\ 5d^3\ 6s^2$	74 **W** Tungstênio [Xe] $4f^{14}\ 5d^4\ 6s^2$	75 **Re** Rênio [Xe] $4f^{14}\ 5d^5\ 6s^2$	76 **Os** Ósmio [Xe] $4f^{14}\ 5d^6\ 6s^2$	77 **Ir** Irídio [Xe] $4f^{14}\ 5d^7\ 6s^2$	78 **Pt** Platina [Xe] $4f^{14}\ 5d^9\ 6s^1$	79 **Au** Ouro [Xe] $4f^{14}\ 5d^{10}\ 6s^1$	80 **Hg** Mercúrio [Xe] $4f^{14}\ 5d^{10}\ 6s^2$	81 **Tl** Tálio [Xe] $4f^{14}\ 5d^{10}\ 6s^2\ 6p^1$	82 **Pb** Chumbo [Xe] $4f^{14}\ 5d^{10}\ 6s^2\ 6p^2$	83 **Bi** Bismuto [Xe] $4f^{14}\ 5d^{10}\ 6s^2\ 6p^3$	84 **Po** Polônio [Xe] $4f^{14}\ 5d^{10}\ 6s^2\ 6p^4$	85 **At** Astato [Xe] $4f^{14}\ 5d^{10}\ 6s^2\ 6p^5$	86 **Rn** Radônio [Xe] $4f^{14}\ 5d^{10}\ 6s^2\ 6p^6$
7	87 **Fr** Frâncio [Rn] $7s^1$	88 **Ra** Rádio [Rn] $7s^2$	89–103	104 **Rf** Rutherfórdio [Rn] $5f^{14}\ 6d^2\ 7s^2$	105 **Db** Dúbnio [Rn] $5f^{14}\ 6d^3\ 7s^2$	106 **Sg** Seabórgio [Rn] $5f^{14}\ 6d^4\ 7s^2$	107 **Bh** Bóhrio [Rn] $5f^{14}\ 6d^5\ 7s^2$	108 **Hs** Hássio [Rn] $5f^{14}\ 6d^6\ 7s^2$	109 **Mt** Meitnério [Rn] $5f^{14}\ 6d^7\ 7s^2$	110 **Ds** Darmstádtio [Rn] $5f^{14}\ 6d^8\ 7s^2$	111 **Rg** Roentgênio [Rn] $5f^{14}\ 6d^9\ 7s^2$	112 **Cn** Copernício [Rn] $5f^{14}\ 6d^{10}\ 7s^2$	113 **Nh** Nihônio [Rn] $5f^{14}_{*}\ 6d^{10}\ 7s^2\ 7p^1$	114 **Fl** Fleróvio [Rn] $5f^{14}_{*}\ 6d^{10}\ 7s^2\ 7p^2$	115 **Mc** Moscóvio [Rn] $5f^{14}_{*}\ 6d^{10}\ 7s^2\ 7p^3$	116 **Lv** Livermório [Rn] $5f^{14}_{*}\ 6d^{10}\ 7s^2\ 7p^4$	117 **Ts** Tenesso [Rn] $5f^{14}_{*}\ 6d^{10}\ 7s^2\ 7p^5$	118 **Og** Oganessônio [Rn] $5f^{14}_{*}\ 6d^{10}\ 7s^2\ 7p^6$

			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** Itérbio [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** Amerício [Rn] $5f^7\ 7s^2$	96 **Cm** Cúrio [Rn] $5f^7\ 6d^1\ 7s^2$	97 **Bk** Berquélio [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] $5f^{14}\ 7s^2\ 7p^1$

26
Fe
Ferro
[Ar] $3d^6\ 4s^2$

Número atômico
Símbolo
Nome
Configuração eletrônica

Ordem de preenchimento dos subníveis



- bloco s
- bloco p
- bloco d
- bloco f

Como os elétrons se distribuem nos subníveis. Os colchetes representam o gás nobre anterior; o expoente, o número de elétrons no subnível.

* previsto

Fontes dos dados: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25