Configurações eletrônicas dos elementos

ChemTable chemtable.org

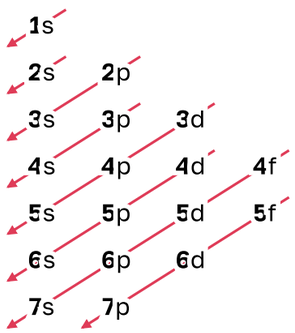
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	**1** H Hidrogênio 1s¹																	**2** He Hélio 1s²
2	**3** Li Lítio [He] 2s¹	**4** Be Berílio [He] 2s²											**5** B Boro [He] 2s² 2p¹	**6** C Carbono [He] 2s² 2p²	**7** N Nitrogênio [He] 2s² 2p³	**8** O Oxigênio [He] 2s² 2p⁴	**9** F Flúor [He] 2s² 2p⁵	**10** Ne Neônio [He] 2s² 2p⁶
3	**11** Na Sódio [Ne] 3s¹	**12** Mg Magnésio [Ne] 3s²											**13** Al Alumínio [Ne] 3s² 3p¹	**14** Si Silício [Ne] 3s² 3p²	**15** P Fósforo [Ne] 3s² 3p³	**16** S Enxofre [Ne] 3s² 3p⁴	**17** Cl Cloro [Ne] 3s² 3p⁵	**18** Ar Argônio [Ne] 3s² 3p⁶
4	**19** K Potássio [Ar] 4s¹	**20** Ca Cálcio [Ar] 4s²	**21** Sc Escândio [Ar] 3d¹ 4s²	**22** Ti Titânio [Ar] 3d² 4s²	**23** V Vanádio [Ar] 3d³ 4s²	**24** Cr Cromo [Ar] 3d⁵ 4s¹	**25** Mn Manganês [Ar] 3d⁵ 4s²	**26** Fe Ferro [Ar] 3d⁶ 4s²	**27** Co Cobalto [Ar] 3d⁷ 4s²	**28** Ni Níquel [Ar] 3d⁸ 4s²	**29** Cu Cobre [Ar] 3d¹⁰ 4s¹	**30** Zn Zinco [Ar] 3d¹⁰ 4s²	**31** Ga Gálio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p¹	**32** Ge Germânio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p²	**33** As Arsênio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p³	**34** Se Selênio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁴	**35** Br Bromo [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁵	**36** Kr Criptônio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁶
5	**37** Rb Rubídio [Kr] 5s¹	**38** Sr Estrôncio [Kr] 5s²	**39** Y Ítrio [Kr] 4d¹ 5s²	**40** Zr Zircônio [Kr] 4d² 5s²	**41** Nb Nióbio [Kr] 4d⁴ 5s¹	**42** Mo Molibdênio [Kr] 4d⁵ 5s¹	**43** Tc Tecnécio [Kr] 4d⁵ 5s²	**44** Ru Rutênio [Kr] 4d⁷ 5s¹	**45** Rh Ródio [Kr] 4d⁸ 5s¹	**46** Pd Paládio [Kr] 4d¹⁰	**47** Ag Prata [Kr] 4d¹⁰ 5s¹	**48** Cd Cádmio [Kr] 4d¹⁰ 5s²	**49** In Índio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p¹	**50** Sn Estanho [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p²	**51** Sb Antimônio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p³	**52** Te Telúrio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁴	**53** I Iodo [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁵	**54** Xe Xenônio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁶
6	**55** Cs Césio [Xe] 6s¹	**56** Ba Bário [Xe] 6s²	57–71	**72** Hf Háfnio [Xe] 4f¹⁴ 5d² 6s²	**73** Ta Tântalo [Xe] 4f¹⁴ 5d³ 6s²	**74** W Tungstênio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁴ 6s²	**75** Re Rênio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁵ 6s²	**76** Os Ósmio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁶ 6s²	**77** Ir Irídio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁷ 6s²	**78** Pt Platina [Xe] 4f¹⁴ 5d⁹ 6s¹	**79** Au Ouro [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s¹	**80** Hg Mercúrio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s²	**81** Tl Tálio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p¹	**82** Pb Chumbo [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p²	**83** Bi Bismuto [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p³	**84** Po Polônio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁴	**85** At Astato [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁵	**86** Rn Radônio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁶
7	**87** Fr Frâncio [Rn] 7s¹	**88** Ra Rádio [Rn] 7s²	89–103	**104** Rf Rutherfórdio [Rn] 5f¹⁴ 6d² 7s²	**105** Db Dúbnio [Rn] 5f¹⁴ 6d³ 7s²	**106** Sg Seabórgio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁴ 7s²	**107** Bh Bóhrio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁵ 7s²	**108** Hs Hássio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁶ 7s²	**109** Mt Meitnério [Rn] 5f¹⁴ 6d⁷ 7s²	**110** Ds Darmstádtio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁸ 7s²	**111** Rg Roentgênio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁹ 7s²	**112** Cn Copernício [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s²	**113** Nh Nihônio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p¹*	**114** Fl Fleróvio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p²*	**115** Mc Moscóvio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p³*	**116** Lv Livermório [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁴*	**117** Ts Tenesso [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁵*	**118** Og Oganessônio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁶*

	57 La Lantânio [Xe] 5d¹ 6s²	**58** Ce Cério [Xe] 4f¹ 5d¹ 6s²	**59** Pr Praseodímio [Xe] 4f³ 6s²	**60** Nd Neodímio [Xe] 4f⁴ 6s²	**61** Pm Promécio [Xe] 4f⁵ 6s²	**62** Sm Samário [Xe] 4f⁶ 6s²	**63** Eu Európio [Xe] 4f⁷ 6s²	**64** Gd Gadolínio [Xe] 4f⁷ 5d¹ 6s²	**65** Tb Térbio [Xe] 4f⁹ 6s²	**66** Dy Disprósio [Xe] 4f¹⁰ 6s²	**67** Ho Hólmio [Xe] 4f¹¹ 6s²	**68** Er Érbio [Xe] 4f¹² 6s²	**69** Tm Túlio [Xe] 4f¹³ 6s²	**70** Yb Itérbio [Xe] 4f¹⁴ 6s²	**71** Lu Lutécio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹ 6s²
	89 Ac Actínio [Rn] 6d¹ 7s²	**90** Th Tório [Rn] 6d² 7s²	**91** Pa Protactínio [Rn] 5f² 6d¹ 7s²	**92** U Urânio [Rn] 5f³ 6d¹ 7s²	**93** Np Netúnio [Rn] 5f⁴ 6d¹ 7s²	**94** Pu Plutônio [Rn] 5f⁶ 7s²	**95** Am Amerício [Rn] 5f⁷ 7s²	**96** Cm Cúrio [Rn] 5f⁷ 6d¹ 7s²	**97** Bk Berquélio [Rn] 5f⁹ 7s²	**98** Cf Califórnio [Rn] 5f¹⁰ 7s²	**99** Es Einstênio [Rn] 5f¹¹ 7s²	**100** Fm Férmio [Rn] 5f¹² 7s²	**101** Md Mendelévio [Rn] 5f¹³ 7s²	**102** No Nobélio [Rn] 5f¹⁴ 7s²	**103** Lr Laurêncio [Rn] 5f¹⁴ 7s² 7p¹*

26
Fe
Ferro
[Ar] 3d⁶ 4s²

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