Configuraciones electrónicas de los elementos

ChemTable chemtable.org

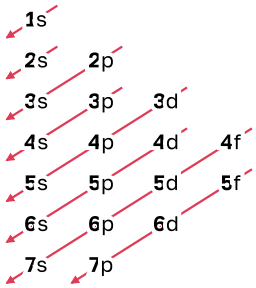
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	**1** H Hidrógeno 1s¹																	**2** He Helio 1s²
2	**3** Li Litio [He] 2s¹	**4** Be Berilio [He] 2s²											**5** B Boro [He] 2s² 2p¹	**6** C Carbono [He] 2s² 2p²	**7** N Nitrógeno [He] 2s² 2p³	**8** O Oxígeno [He] 2s² 2p⁴	**9** F Flúor [He] 2s² 2p⁵	**10** Ne Neón [He] 2s² 2p⁶
3	**11** Na Sodio [Ne] 3s¹	**12** Mg Magnesio [Ne] 3s²											**13** Al Aluminio [Ne] 3s² 3p¹	**14** Si Silicio [Ne] 3s² 3p²	**15** P Fósforo [Ne] 3s² 3p³	**16** S Azufre [Ne] 3s² 3p⁴	**17** Cl Cloro [Ne] 3s² 3p⁵	**18** Ar Argón [Ne] 3s² 3p⁶
4	**19** K Potasio [Ar] 4s¹	**20** Ca Calcio [Ar] 4s²	**21** Sc Escandio [Ar] 3d¹ 4s²	**22** Ti Titanio [Ar] 3d² 4s²	**23** V Vanadio [Ar] 3d³ 4s²	**24** Cr Cromo [Ar] 3d⁵ 4s¹	**25** Mn Manganeso [Ar] 3d⁵ 4s²	**26** Fe Hierro [Ar] 3d⁶ 4s²	**27** Co Cobalto [Ar] 3d⁷ 4s²	**28** Ni Níquel [Ar] 3d⁸ 4s²	**29** Cu Cobre [Ar] 3d¹⁰ 4s¹	**30** Zn Zinc [Ar] 3d¹⁰ 4s²	**31** Ga Galio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p¹	**32** Ge Germanio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p²	**33** As Arsénico [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p³	**34** Se Selenio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁴	**35** Br Bromo [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁵	**36** Kr Kriptón [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁶
5	**37** Rb Rubidio [Kr] 5s¹	**38** Sr Estroncio [Kr] 5s²	**39** Y Itrio [Kr] 4d¹ 5s²	**40** Zr Circonio [Kr] 4d² 5s²	**41** Nb Niobio [Kr] 4d⁴ 5s¹	**42** Mo Molibdeno [Kr] 4d⁵ 5s¹	**43** Tc Tecnecio [Kr] 4d⁵ 5s²	**44** Ru Rutenio [Kr] 4d⁷ 5s¹	**45** Rh Rodio [Kr] 4d⁸ 5s¹	**46** Pd Paladio [Kr] 4d¹⁰	**47** Ag Plata [Kr] 4d¹⁰ 5s¹	**48** Cd Cadmio [Kr] 4d¹⁰ 5s²	**49** In Indio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p¹	**50** Sn Estaño [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p²	**51** Sb Antimonio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p³	**52** Te Telurio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁴	**53** I Yodo [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁵	**54** Xe Xenón [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁶
6	**55** Cs Cesio [Xe] 6s¹	**56** Ba Bario [Xe] 6s²	57–71	**72** Hf Hafnio [Xe] 4f¹⁴ 5d² 6s²	**73** Ta Tántalo [Xe] 4f¹⁴ 5d³ 6s²	**74** W Wolframio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁴ 6s²	**75** Re Renio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁵ 6s²	**76** Os Osmio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁶ 6s²	**77** Ir Iridio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁷ 6s²	**78** Pt Platino [Xe] 4f¹⁴ 5d⁹ 6s¹	**79** Au Oro [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s¹	**80** Hg Mercurio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s²	**81** Tl Talio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p¹	**82** Pb Plomo [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p²	**83** Bi Bismuto [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p³	**84** Po Polonio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁴	**85** At Ástato [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁵	**86** Rn Radón [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁶
7	**87** Fr Francio [Rn] 7s¹	**88** Ra Radio [Rn] 7s²	89–103	**104** Rf Rutherfordio [Rn] 5f¹⁴ 6d² 7s²	**105** Db Dubnio [Rn] 5f¹⁴ 6d³ 7s²	**106** Sg Seaborgio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁴ 7s²	**107** Bh Bohrio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁵ 7s²	**108** Hs Hasio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁶ 7s²	**109** Mt Meitnerio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁷ 7s²	**110** Ds Darmstatio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁸ 7s²	**111** Rg Roentgenio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁹ 7s²	**112** Cn Copernicio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s²	**113** Nh Nihonio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p¹*	**114** Fl Flerovio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p²*	**115** Mc Moscovio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p³*	**116** Lv Livermorio [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁴*	**117** Ts Teneso [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁵*	**118** Og Oganesón [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁶*

57 La Lantano [Xe] 5d¹ 6s²	**58** Ce Cerio [Xe] 4f¹ 5d¹ 6s²	**59** Pr Praseodimio [Xe] 4f³ 6s²	**60** Nd Neodimio [Xe] 4f⁴ 6s²	**61** Pm Prometio [Xe] 4f⁵ 6s²	**62** Sm Samario [Xe] 4f⁶ 6s²	**63** Eu Europio [Xe] 4f⁷ 6s²	**64** Gd Gadolinio [Xe] 4f⁷ 5d¹ 6s²	**65** Tb Terbio [Xe] 4f⁹ 6s²	**66** Dy Disprosio [Xe] 4f¹⁰ 6s²	**67** Ho Holmio [Xe] 4f¹¹ 6s²	**68** Er Erbio [Xe] 4f¹² 6s²	**69** Tm Tulio [Xe] 4f¹³ 6s²	**70** Yb Iterbio [Xe] 4f¹⁴ 6s²	**71** Lu Lutecio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹ 6s²
89 Ac Actinio [Rn] 6d¹ 7s²	**90** Th Torio [Rn] 6d² 7s²	**91** Pa Protactinio [Rn] 5f² 6d¹ 7s²	**92** U Uranio [Rn] 5f³ 6d¹ 7s²	**93** Np Neptunio [Rn] 5f⁴ 6d¹ 7s²	**94** Pu Plutonio [Rn] 5f⁶ 7s²	**95** Am Americio [Rn] 5f⁷ 7s²	**96** Cm Curio [Rn] 5f⁷ 6d¹ 7s²	**97** Bk Berkelio [Rn] 5f⁹ 7s²	**98** Cf Californio [Rn] 5f¹⁰ 7s²	**99** Es Einstenio [Rn] 5f¹¹ 7s²	**100** Fm Fermio [Rn] 5f¹² 7s²	**101** Md Mendelevio [Rn] 5f¹³ 7s²	**102** No Nobelio [Rn] 5f¹⁴ 7s²	**103** Lr Lawrencio [Rn] 5f¹⁴ 7s² 7p¹*

26
Fe
Hierro
[Ar] 3d⁶ 4s²

Número atómico
Símbolo
Nombre
Configuración electrónica

Orden de llenado de los subniveles



bloque s
bloque p
bloque d
bloque f

Cómo se reparten los electrones en los subniveles. El corchete representa el gas noble anterior; el superíndice, el número de electrones del subnivel.

* predicho

Fuentes de los datos: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25