Configuraciones electrónicas de los elementos

ChemTable chemtable.org

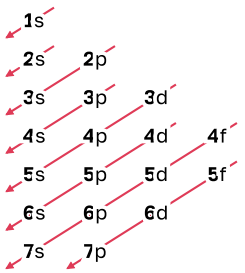
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 **H** Hidrógeno 1s¹																	2 **He** Helio 1s²
2	3 **Li** Litio [He] 2s¹	4 **Be** Berilio [He] 2s²											5 **B** Boro [He] 2s² 2p¹	6 **C** Carbono [He] 2s² 2p²	7 **N** Nitrógeno [He] 2s² 2p³	8 **O** Oxígeno [He] 2s² 2p⁴	9 **F** Flúor [He] 2s² 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