Configurations électroniques des éléments

ChemTable chemtable.org

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 **H** Hydrogène [1s¹]																	2 **He** Hélium [1s²]
2	3 **Li** Lithium [He] 2s¹	4 **Be** Béryllium [He] 2s²											5 **B** Bore [He] 2s² 2p¹	6 **C** Carbone [He] 2s² 2p²	7 **N** Azote [He] 2s² 2p³	8 **O** Oxygène [He] 2s² 2p⁴	9 **F** Fluor [He] 2s² 2p⁵	10 **Ne** Néon [He] 2s² 2p⁶
3	11 **Na** Sodium [Ne] 3s¹	12 **Mg** Magnésium [Ne] 3s²											13 **Al** Aluminium [Ne] 3s² 3p¹	14 **Si** Silicium [Ne] 3s² 3p²	15 **P** Phosphore [Ne] 3s² 3p³	16 **S** Soufre [Ne] 3s² 3p⁴	17 **Cl** Chlore [Ne] 3s² 3p⁵	18 **Ar** Argon [Ne] 3s² 3p⁶
4	19 **K** Potassium [Ar] 4s¹	20 **Ca** Calcium [Ar] 4s²	21 **Sc** Scandium [Ar] 3d¹ 4s²	22 **Ti** Titane [Ar] 3d² 4s²	23 **V** Vanadium [Ar] 3d³ 4s²	24 **Cr** Chrome [Ar] 3d⁵ 4s¹	25 **Mn** Manganèse [Ar] 3d⁵ 4s²	26 **Fe** Fer [Ar] 3d⁶ 4s²	27 **Co** Cobalt [Ar] 3d⁷ 4s²	28 **Ni** Nickel [Ar] 3d⁸ 4s²	29 **Cu** Cuivre [Ar] 3d¹⁰ 4s¹	30 **Zn** Zinc [Ar] 3d¹⁰ 4s²	31 **Ga** Gallium [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p¹	32 **Ge** Germanium [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p²	33 **As** Arsenic [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p³	34 **Se** Sélénium [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁴	35 **Br** Brome [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁵	36 **Kr** Krypton [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁶
5	37 **Rb** Rubidium [Kr] 5s¹	38 **Sr** Strontium [Kr] 5s²	39 **Y** Yttrium [Kr] 4d¹ 5s²	40 **Zr** Zirconium [Kr] 4d² 5s²	41 **Nb** Niobium [Kr] 4d⁴ 5s¹	42 **Mo** Molybdène [Kr] 4d⁵ 5s¹	43 **Tc** Technétium [Kr] 4d⁵ 5s²	44 **Ru** Ruthénium [Kr] 4d⁷ 5s¹	45 **Rh** Rhodium [Kr] 4d⁸ 5s¹	46 **Pd** Palladium [Kr] 4d¹⁰	47 **Ag** Argent [Kr] 4d¹⁰ 5s¹	48 **Cd** Cadmium [Kr] 4d¹⁰ 5s²	49 **In** Indium [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p¹	50 **Sn** Étain [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p²	51 **Sb** Antimoine [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p³	52 **Te** Tellure [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁴	53 **I** Iode [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁵	54 **Xe** Xénon [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁶
6	55 **Cs** Césium [Xe] 6s¹	56 **Ba** Baryum [Xe] 6s²	57–71	72 **Hf** Hafnium [Xe] 4f¹⁴ 5d² 6s²	73 **Ta** Tantale [Xe] 4f¹⁴ 5d³ 6s²	74 **W** Tungstène [Xe] 4f¹⁴ 5d⁴ 6s²	75 **Re** Rhénium [Xe] 4f¹⁴ 5d⁵ 6s²	76 **Os** Osmium [Xe] 4f¹⁴ 5d⁶ 6s²	77 **Ir** Iridium [Xe] 4f¹⁴ 5d⁷ 6s²	78 **Pt** Platine [Xe] 4f¹⁴ 5d⁹ 6s¹	79 **Au** Or [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s¹	80 **Hg** Mercure [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s²	81 **Tl** Thallium [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p¹	82 **Pb** Plomb [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p²	83 **Bi** Bismuth [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p³	84 **Po** Polonium [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁴	85 **At** Astate [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁵	86 **Rn** Radon [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁶
7	87 **Fr** Francium [Rn] 7s¹	88 **Ra** Radium [Rn] 7s²	89–103	104 **Rf** Rutherfordium [Rn] 5f¹⁴ 6d² 7s²	105 **Db** Dubnium [Rn] 5f¹⁴ 6d³ 7s²	106 **Sg** Seaborgium [Rn] 5f¹⁴ 6d⁴ 7s²	107 **Bh** Bohrium [Rn] 5f¹⁴ 6d⁵ 7s²	108 **Hs** Hassium [Rn] 5f¹⁴ 6d⁶ 7s²	109 **Mt** Meitnérium [Rn] 5f¹⁴ 6d⁷ 7s²	110 **Ds** Darmstadtium [Rn] 5f¹⁴ 6d⁸ 7s²	111 **Rg** Roentgenium [Rn] 5f¹⁴ 6d⁹ 7s²	112 **Cn** Copernicium [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s²	113 **Nh** Nihonium [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p¹*	114 **Fl** Flérovium [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p²*	115 **Mc** Moscovium [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p³*	116 **Lv** Livermorium [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁴*	117 **Ts** Tennesse [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁵*	118 **Og** Oganesson [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁶*

			57 **La** Lanthane [Xe] 5d¹ 6s²	58 **Ce** Cérium [Xe] 4f¹ 5d¹ 6s²	59 **Pr** Praséodyme [Xe] 4f³ 6s²	60 **Nd** Néodyme [Xe] 4f⁴ 6s²	61 **Pm** Prométhium [Xe] 4f⁵ 6s²	62 **Sm** Samarium [Xe] 4f⁶ 6s²	63 **Eu** Europium [Xe] 4f⁷ 6s²	64 **Gd** Gadolinium [Xe] 4f⁷ 5d¹ 6s²	65 **Tb** Terbium [Xe] 4f⁹ 6s²	66 **Dy** Dysprosium [Xe] 4f¹⁰ 6s²	67 **Ho** Holmium [Xe] 4f¹¹ 6s²	68 **Er** Erbium [Xe] 4f¹² 6s²	69 **Tm** Thulium [Xe] 4f¹³ 6s²	70 **Yb** Ytterbium [Xe] 4f¹⁴ 6s²	71 **Lu** Lutécium [Xe] 4f¹⁴ 5d¹ 6s²
			89 **Ac** Actinium [Rn] 6d¹ 7s²	90 **Th** Thorium [Rn] 6d² 7s²	91 **Pa** Protactinium [Rn] 5f² 6d¹ 7s²	92 **U** Uranium [Rn] 5f³ 6d¹ 7s²	93 **Np** Neptunium [Rn] 5f⁴ 6d¹ 7s²	94 **Pu** Plutonium [Rn] 5f⁶ 7s²	95 **Am** Américium [Rn] 5f⁷ 7s²	96 **Cm** Curium [Rn] 5f⁷ 6d¹ 7s²	97 **Bk** Berkélium [Rn] 5f⁹ 7s²	98 **Cf** Californium [Rn] 5f¹⁰ 7s²	99 **Es** Einsteinium [Rn] 5f¹¹ 7s²	100 **Fm** Fermium [Rn] 5f¹² 7s²	101 **Md** Mendélévium [Rn] 5f¹³ 7s²	102 **No** Nobélium [Rn] 5f¹⁴ 7s²	103 **Lr** Lawrencium [Rn] 5f¹⁴ 7s² 7p¹*

26
Fe
Fer
[Ar] 3d⁶ 4s²

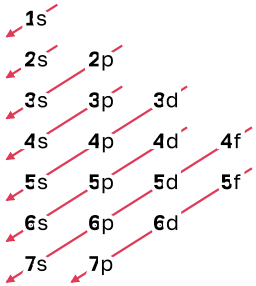
Numéro atomique

Symbole

Nom

Configuration électronique

Ordre de remplissage des sous-couches



bloc s
bloc p
bloc d
bloc f

Répartition des électrons dans les sous-couches. Les crochets désignent le gaz noble précédent, l'exposant le nombre d'électrons dans une sous-couche.

* prédit

Sources des données: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25