Configurazioni elettroniche degli elementi

ChemTable chemtable.org

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H Idrogeno [He] 1s¹																	2 He Elio 1s²
2	3 Li Litio [He] 2s¹	4 Be Berillio [He] 2s²											5 B Boro [He] 2s² 2p¹	6 C Carbonio [He] 2s² 2p²	7 N Azoto [He] 2s² 2p³	8 O Ossigeno [He] 2s² 2p⁴	9 F Fluoro [He] 2s² 2p⁵	10 Ne Neon [He] 2s² 2p⁶
3	11 Na Sodio [Ne] 3s¹	12 Mg Magnesio [Ne] 3s²											13 Al Alluminio [Ne] 3s² 3p¹	14 Si Silicio [Ne] 3s² 3p²	15 P Fosforo [Ne] 3s² 3p³	16 S Zolfo [Ne] 3s² 3p⁴	17 Cl Cloro [Ne] 3s² 3p⁵	18 Ar Argon [Ne] 3s² 3p⁶
4	19 K Potassio [Ar] 4s¹	20 Ca Calcio [Ar] 4s²	21 Sc Scandio [Ar] 3d¹ 4s²	22 Ti Titanio [Ar] 3d² 4s²	23 V Vanadio [Ar] 3d³ 4s²	24 Cr Cromo [Ar] 3d⁵ 4s¹	25 Mn Manganese [Ar] 3d⁵ 4s²	26 Fe Ferro [Ar] 3d⁶ 4s²	27 Co Cobalto [Ar] 3d⁷ 4s²	28 Ni Nichel [Ar] 3d⁸ 4s²	29 Cu Rame [Ar] 3d¹⁰ 4s¹	30 Zn Zinco [Ar] 3d¹⁰ 4s²	31 Ga Gallio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p¹	32 Ge Germanio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p²	33 As Arsenico [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p³	34 Se Selenio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁴	35 Br Bromo [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁵	36 Kr Kripton [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁶
5	37 Rb Rubidio [Kr] 5s¹	38 Sr Stronzio [Kr] 5s²	39 Y Ittrio [Kr] 4d¹ 5s²	40 Zr Zirconio [Kr] 4d² 5s²	41 Nb Niobio [Kr] 4d⁴ 5s¹	42 Mo Molibdeno [Kr] 4d⁵ 5s¹	43 Tc Tecnezio [Kr] 4d⁵ 5s²	44 Ru Rutenio [Kr] 4d⁷ 5s¹	45 Rh Rodio [Kr] 4d⁸ 5s¹	46 Pd Palladio [Kr] 4d¹⁰	47 Ag Argento [Kr] 4d¹⁰ 5s¹	48 Cd Cadmio [Kr] 4d¹⁰ 5s²	49 In Indio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p¹	50 Sn Stagno [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p²	51 Sb Antimonio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p³	52 Te Tellurio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁴	53 I Iodio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁵	54 Xe Xeno [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁶
6	55 Cs Cesio [Xe] 6s¹	56 Ba Bario [Xe] 6s²	57–71	72 Hf Afnio [Xe] 4f¹⁴ 5d² 6s²	73 Ta Tantalio [Xe] 4f¹⁴ 5d³ 6s²	74 W Tungsteno [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 Tallio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p¹	82 Pb Piombo [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p²	83 Bi Bismuto [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p³	84 Po Polonio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁴	85 At Astato [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁵	86 Rn Radon [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 Hassio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁶ 7s²	109 Mt Meitnerio [Rn] 5f¹⁴ 6d⁷ 7s²	110 Ds Darmstadtio [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 Tennesso [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁵*	118 Og Oganesson [Rn] 5f¹⁴ 6d¹⁰ 7s² 7p⁶*

57 La Lantanio [Xe] 5d¹ 6s²	58 Ce Cerio [Xe] 4f¹ 5d¹ 6s²	59 Pr Praseodimio [Xe] 4f³ 6s²	60 Nd Neodimio [Xe] 4f⁴ 6s²	61 Pm Promezio [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 Olmio [Xe] 4f¹¹ 6s²	68 Er Erbio [Xe] 4f¹² 6s²	69 Tm Tulio [Xe] 4f¹³ 6s²	70 Yb Itterbio [Xe] 4f¹⁴ 6s²	71 Lu Lutezio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹ 6s²
89 Ac Attinio [Rn] 6d¹ 7s²	90 Th Torio [Rn] 6d² 7s²	91 Pa Protoattinio [Rn] 5f² 6d¹ 7s²	92 U Uranio [Rn] 5f³ 6d¹ 7s²	93 Np Nettunio [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 Einsteinio [Rn] 5f¹¹ 7s²	100 Fm Fermio [Rn] 5f¹² 7s²	101 Md Mendelevio [Rn] 5f¹³ 7s²	102 No Nobelio [Rn] 5f¹⁴ 7s²	103 Lr Laurenzio [Rn] 5f¹⁴ 7s² 7p¹*

26
Fe
Ferro
[Ar] 3d⁶ 4s²

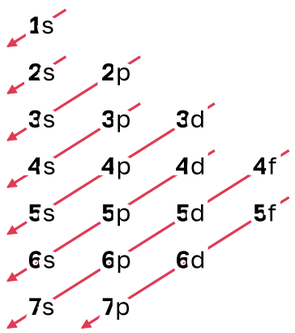
Numero atomico

Simbolo

Nome

Configurazione elettronica

Ordine di riempimento dei sottolivelli



blocco s
blocco p
blocco d
blocco f

Come gli elettroni sono distribuiti nei sottolivelli. La parentesi quadra indica il gas nobile precedente, l'esponente il numero di elettroni nel sottolivello.

* previsto

Fonti dei dati: IUPAC CIAAW, NIST, PubChem (NIH), Wikidata · CC BY 4.0 · 2026-10-25