La tabla periódica

Los periodos (filas) muestran las capas; las columnas muestran los electrones externos.

Bohr Blast
Escanea el código y juega: bohrblast.com

Cómo leerla



- Fila = número de capas. Los anillos muestran en cuántas capas están los electrones.
- Columna = electrones en la capa externa (los puntos azules), en las columnas 1–2 y 13–18.
- 15 — Número atómico = número de protones = número de electrones del átomo.
- 31 — Número másico (arriba a la derecha) = protones + neutrones del átomo más común. Neutrones = número másico − número atómico: 31 − 15 = 16.
- 30,974 — Masa atómica = la masa media de los átomos del elemento, en u. [ ] = sin átomos estables: el número másico del más duradero.
- 2·8·5 — Los electrones capa por capa, de dentro hacia fuera. La capa externa es el último número.

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H Hidrógeno 1,008 1																	2 He Helio 4,0026 2
2	3 Li Litio 6,94 2·1	4 Be Berilio 9,0122 2·2											5 B Boro 10,81 2·3	6 C Carbono 12,011 2·4	7 N Nitrógeno 14,007 2·5	8 O Oxígeno 15,999 2·6	9 F Flúor 18,998 2·7	10 Ne Neón 20,180 2·8
3	11 Na Sodio 22,990 2·8·1	12 Mg Magnesio 24,305 2·8·2											13 Al Aluminio 26,982 2·8·3	14 Si Silicio 28,085 2·8·4	15 P Fósforo 30,974 2·8·5	16 S Azufre 32,06 2·8·6	17 Cl Cloro 35,45 2·8·7	18 Ar Argón 39,95 2·8·8
4	19 K Potasio 39,098 2·8·8·1	20 Ca Calcio 40,078 2·8·8·2	21 Sc Escandio 44,956 2·8·9·2	22 Ti Titanio 47,867 2·8·10·2	23 V Vanadio 50,942 2·8·11·2	24 Cr Cromo 51,996 2·8·13·1	25 Mn Manganeso 54,938 2·8·13·2	26 Fe Hierro 55,845 2·8·14·2	27 Co Cobalto 58,933 2·8·15·2	28 Ni Níquel 58,693 2·8·16·2	29 Cu Cobre 63,546 2·8·18·1	30 Zn Zinc 65,38 2·8·18·2	31 Ga Galio 69,723 2·8·18·3	32 Ge Germanio 72,630 2·8·18·4	33 As Arsénico 74,922 2·8·18·5	34 Se Selenio 78,971 2·8·18·6	35 Br Bromo 79,904 2·8·18·7	36 Kr Kriptón 83,798 2·8·18·8
5	37 Rb Rubidio 85,468 2·8·18·8·1	38 Sr Estroncio 87,62 2·8·18·8·2	39 Y Itrio 88,906 2·8·18·9·2	40 Zr Circonio 91,222 2·8·18·10·2	41 Nb Niobio 92,906 2·8·18·12·1	42 Mo Molibdeno 95,95 2·8·18·13·1	43 Tc Tecnecio [98] 2·8·18·13·2	44 Ru Rutenio 101,07 2·8·18·15·1	45 Rh Rodio 102,91 2·8·18·16·1	46 Pd Paladio 106,42 2·8·18·18	47 Ag Plata 107,87 2·8·18·18·1	48 Cd Cadmio 112,41 2·8·18·18·2	49 In Indio 114,82 2·8·18·18·3	50 Sn Estaño 118,71 2·8·18·18·4	51 Sb Antimonio 121,76 2·8·18·18·5	52 Te Telurio 127,60 2·8·18·18·6	53 I Yodo 126,90 2·8·18·18·7	54 Xe Xenón 131,29 2·8·18·18·8
6	55 Cs Cesio 132,91 2·8·18·18·8·1	56 Ba Bario 137,33 2·8·18·18·8·2	57–71	72 Hf Hafnio 178,49 2·8·18·32·10·2	73 Ta Tántalo 180,95 2·8·18·32·11·2	74 W Wolframio 183,84 2·8·18·32·12·2	75 Re Renio 186,21 2·8·18·32·13·2	76 Os Osmio 190,23 2·8·18·32·14·2	77 Ir Iridio 192,22 2·8·18·32·15·2	78 Pt Platino 195,08 2·8·18·32·17·1	79 Au Oro 196,97 2·8·18·32·18·1	80 Hg Mercurio 200,59 2·8·18·32·18·2	81 Tl Talio 204,38 2·8·18·32·18·3	82 Pb Plomo 207,2 2·8·18·32·18·4	83 Bi Bismuto 208,98 2·8·18·32·18·5	84 Po Polonio [209] 2·8·18·32·18·6	85 At Astato [210] 2·8·18·32·18·7	86 Rn Radón [222] 2·8·18·32·18·8
7	87 Fr Francio [223] 2·8·18·32·18·8·1	88 Ra Radio [226] 2·8·18·32·18·8·2	89–103	104 Rf Rutherfordio [267] 2·8·18·32·32·10·2	105 Db Dubnio [268] 2·8·18·32·32·11·2	106 Sg Seaborgio [269] 2·8·18·32·32·12·2	107 Bh Bohrio [270] 2·8·18·32·32·13·2	108 Hs Hasio [269] 2·8·18·32·32·14·2	109 Mt Meitnerio [278] 2·8·18·32·32·15·2	110 Ds Darmstatio [281] 2·8·18·32·32·16·2	111 Rg Roentgenio [282] 2·8·18·32·32·17·2	112 Cn Copernicio [285] 2·8·18·32·32·18·2	113 Nh Nihonio [286] 2·8·18·32·32·18·3	114 Fl Flerovio [289] 2·8·18·32·32·18·4	115 Mc Moscovio [290] 2·8·18·32·32·18·5	116 Lv Livermorio [293] 2·8·18·32·32·18·6	117 Ts Teneso [294] 2·8·18·32·32·18·7	118 Og Oganesón [294] 2·8·18·32·32·18·8

6	57 La Lantano 138,91 2·8·18·18·9·2	58 Ce Cerio 140,12 2·8·18·19·9·2	59 Pr Praseodimio 140,91 2·8·18·21·8·2	60 Nd Neodimio 144,24 2·8·18·22·8·2	61 Pm Prometio [145] 2·8·18·23·8·2	62 Sm Samario 150,36 2·8·18·24·8·2	63 Eu Europio 151,96 2·8·18·25·8·2	64 Gd Gadolinio 157,25 2·8·18·25·9·2	65 Tb Terbio 158,93 2·8·18·27·8·2	66 Dy Disprosio 162,50 2·8·18·28·8·2	67 Ho Holmio 164,93 2·8·18·29·8·2	68 Er Erbio 167,26 2·8·18·30·8·2	69 Tm Tulio 168,93 2·8·18·31·8·2	70 Yb Iterbio 173,05 2·8·18·32·8·2	71 Lu Lutecio 174,97 2·8·18·32·9·2
7	89 Ac Actinio [227] 2·8·18·32·18·9·2	90 Th Torio 232,04 2·8·18·32·18·10·2	91 Pa Protactinio 231,04 2·8·18·32·20·9·2	92 U Uranio 238,03 2·8·18·32·21·9·2	93 Np Neptunio [237] 2·8·18·32·22·9·2	94 Pu Plutonio [244] 2·8·18·32·24·8·2	95 Am Americio [243] 2·8·18·32·25·8·2	96 Cm Curio [247] 2·8·18·32·25·9·2	97 Bk Berkelio [247] 2·8·18·32·27·8·2	98 Cf Californio [251] 2·8·18·32·28·8·2	99 Es Einstenio [252] 2·8·18·32·29·8·2	100 Fm Fermio [257] 2·8·18·32·30·8·2	101 Md Mendelevio [258] 2·8·18·32·31·8·2	102 No Nobelio [259] 2·8·18·32·32·8·2	103 Lr Lawrencio [266] 2·8·18·32·32·8·3

Sacadas de las filas 6 y 7 para que la tabla no sea demasiado ancha.

Color = tipo de elemento: Metal alcalino · Metal alcalinotérreo · Metal de transición · Metal postransicional · Metaloide · No metal reactivo · Halógeno · Gas noble · Lantánido · Actínido

Columnas 3–12 (metales de transición): la capa externa se queda con 1 o 2 electrones mientras se llena la capa de debajo. El helio solo tiene 2 electrones, pero su única capa está llena: por eso está con los gases nobles.