Tabla periódica de los elementos

masa atómica
o número másico del isótopo más estable
1.ª energía de ionización en kJ/mol
símbolo químico
nombre
configuración electrónica

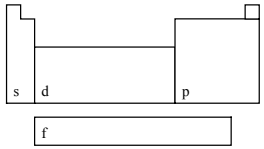
55.845 26 número atómico
762.5 1.83 electronegatividad
Fe
Hierro
[Ar] 3d⁶ 4s²
+6 +5 +4 +3 +2 +1 −1 −2 estados de oxidación
más comunes están en negrita

- metales alcalinos
- alcalinotérreos
- otros metales
- metales de transición
- lantánidos
- actínidos
- metaloides
- no metales
- halógenos
- gases nobles
- elementos desconocidos

masas de elementos radiactivos entre paréntesis

grupo	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
periodo 1	1.00794 1312.0 2.20 1 H Hidrógeno 1s¹																	4.002602 2372.3 2 He Helio 1s²
2	6.941 520.2 0.98 3 Li Litio 1s² 2s¹	9.012182 899.5 1.57 4 Be Berilio 1s² 2s²											10.811 800.6 2.04 5 B Boro 1s² 2s² 2p¹	12.0107 1086.5 2.55 6 C Carbono 1s² 2s² 2p²	14.0067 1402.3 3.04 7 N Nitrógeno 1s² 2s² 2p³	15.9994 1313.9 3.44 8 O Oxígeno 1s² 2s² 2p⁴	18.998403 1681.0 3.98 9 F Flúor 1s² 2s² 2p⁵	20.1797 2080.7 10 Ne Neón 1s² 2s² 2p⁶
3	22.98976 495.8 0.93 11 Na Sodio [Ne] 3s¹	24.3050 737.7 1.31 12 Mg Magnesio [Ne] 3s²											26.98153 577.5 1.61 13 Al Aluminio [Ne] 3s² 3p¹	28.0855 786.5 1.90 14 Si Silicio [Ne] 3s² 3p²	30.97696 1011.8 2.19 15 P Fósforo [Ne] 3s² 3p³	32.065 999.6 2.58 16 S Azufre [Ne] 3s² 3p⁴	35.453 1251.2 3.16 17 Cl Cloro [Ne] 3s² 3p⁵	39.948 1520.6 18 Ar Argón [Ne] 3s² 3p⁶
4	39.0983 418.8 0.82 19 K Potasio [Ar] 4s¹	40.078 589.8 1.00 20 Ca Calcio [Ar] 4s²	44.95591 633.1 1.36 21 Sc Escandio [Ar] 3d¹ 4s²	47.867 658.8 1.54 22 Ti Titanio [Ar] 3d² 4s²	50.9415 650.9 1.63 23 V Vanadio [Ar] 3d³ 4s²	51.9962 652.9 1.66 24 Cr Cromo [Ar] 3d⁵ 4s¹	54.93804 717.3 1.55 25 Mn Manganeso [Ar] 3d⁵ 4s²	55.845 762.5 1.83 26 Fe Hierro [Ar] 3d⁶ 4s²	58.93319 760.4 1.91 27 Co Cobalto [Ar] 3d⁷ 4s²	58.6934 737.1 1.88 28 Ni Níquel [Ar] 3d⁸ 4s²	63.546 745.5 1.90 29 Cu Cobre [Ar] 3d¹⁰ 4s¹	65.38 906.4 1.65 30 Zn Zinc [Ar] 3d¹⁰ 4s²	69.723 578.8 1.81 31 Ga Galio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p¹	72.64 762.0 2.01 32 Ge Germanio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p²	74.92160 947.0 2.18 33 As Arsénico [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p³	78.96 941.0 2.55 34 Se Selenio [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁴	79.904 1139.9 2.96 35 Br Bromo [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁵	83.798 1350.8 3.00 36 Kr Kriptón [Ar] 3d¹⁰ 4s² 4p⁶
5	85.4678 403.0 0.82 37 Rb Rubidio [Kr] 5s¹	87.62 549.5 0.95 38 Sr Estroncio [Kr] 5s²	88.90585 600.0 1.22 39 Y Itrio [Kr] 4d¹ 5s²	91.224 640.1 1.33 40 Zr Circonio [Kr] 4d² 5s²	92.90638 652.1 1.60 41 Nb Niobio [Kr] 4d⁴ 5s¹	95.96 684.3 2.16 42 Mo Molibdeno [Kr] 4d⁵ 5s¹	(98) 702.0 1.90 43 Tc Tecnecio [Kr] 4d⁵ 5s²	101.07 710.2 2.20 44 Ru Rutenio [Kr] 4d⁷ 5s¹	102.9055 719.7 2.28 45 Rh Rodio [Kr] 4d⁸ 5s¹	106.42 804.4 2.20 46 Pd Paladio [Kr] 4d¹⁰	107.8682 731.0 1.93 47 Ag Plata [Kr] 4d¹⁰ 5s¹	112.441 867.8 1.69 48 Cd Cadmio [Kr] 4d¹⁰ 5s²	114.818 558.3 1.78 49 In Indio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p¹	118.710 708.6 1.96 50 Sn Estaño [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p²	121.760 834.0 2.05 51 Sb Antimonio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p³	127.60 869.3 2.10 52 Te Telurio [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁴	126.9044 1008.4 2.66 53 I Yodo [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁵	131.293 1170.4 2.60 54 Xe Xenón [Kr] 4d¹⁰ 5s² 5p⁶
6	132.9054 375.7 0.79 55 Cs Cesio [Xe] 6s¹	137.327 502.9 0.89 56 Ba Bario [Xe] 6s²	174.9668 523.5 1.27 71 Lu Lutecio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹ 6s²	178.49 658.5 1.30 72 Hf Hafnio [Xe] 4f¹⁴ 5d² 6s²	180.9478 761.0 1.50 73 Ta Tántalo [Xe] 4f¹⁴ 5d³ 6s²	183.84 770.0 2.36 74 W Wolframio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁴ 6s²	186.207 760.0 1.90 75 Re Renio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁵ 6s²	190.23 840.0 2.20 76 Os Osmio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁶ 6s²	192.217 880.0 2.20 77 Ir Iridio [Xe] 4f¹⁴ 5d⁷ 6s²	195.084 870.0 2.28 78 Pt Platino [Xe] 4f¹⁴ 5d⁹ 6s¹	196.9665 890.1 2.54 79 Au Oro [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s¹	200.59 1007.1 2.00 80 Hg Mercurio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s²	204.3833 589.4 1.62 81 Tl Talio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p¹	207.2 715.6 2.33 82 Pb Plomo [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p²	208.9804 703.0 2.02 83 Bi Bismuto [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p³	(210) 812.1 2.00 84 Po Polonio [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁴	(210) 890.0 2.20 85 At Astato [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁵	(220) 1037.0 86 Rn Radón [Xe] 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6s² 6p⁶
7	(223) 380.0 0.70 87 Fr Francio [Rn] 7s¹	(226) 509.3 0.90 88 Ra Radio [Rn] 7s²	(262) 470.0 103 Lr Lawrencio [Rn] 5f¹⁴ 7s² 7p¹	(261) 580.0 104 Rf Rutherfordio [Rn] 5f¹⁴ 6d² 7s²	(262) 105 Db Dubnio [Rn]5f14 6d3 7s2	(266) 106 Sg Seaborgio [Rn] 7s2 5f14 6d4	(264) 107 Bh Bohrio [Rn]5f14 6d5 7s2	(277) 108 Hs Hasio [Rn] 5f14 6d10 7s2	(268) 109 Mt Meitnerio [Rn] 7s2 5f14 6d7	(271) 110 Ds Darmstatio [Rn] 7s2 5f14 6d8	(272) 111 Rg Roentgenio [Rn] 5f14 6d10 7s1	(285) 112 Cn Copernicio [Rn] 5f14 6d10 7s2	(284) 113 Nh Nihonio [Rn] 5f14 6d10 7s2 7p1	(289) 114 Fl Flerovio [Rn] 5f14 6d10 7s2 7p2	(288) 115 Mc Moscovio [Rn] 5f14 6d10 7s2 7p3	(292) 116 Lv Livermorio [Rn] 5f14 6d10 7s2 7p4	(294) 117 Ts Teneso [Rn] 5f14 6d10 7s2 7p5	(294) 118 Og Oganesón [Rn] 5f14 6d10 7s2 7p6

Bloques de configuración electrónica



138.9054 538.1 1.10 57 La Lantano [Xe] 5d¹ 6s²	140.116 534.4 1.12 58 Ce Cerio [Xe] 4f¹ 5d¹ 6s²	140.9076 527.0 1.13 59 Pr Praseodimio [Xe] 4f³ 6s²	144.242 533.1 1.14 60 Nd Neodimio [Xe] 4f⁴ 6s²	(145) 540.0 61 Pm Prometio [Xe] 4f⁵ 6s²	150.36 544.5 1.17 62 Sm Samario [Xe] 4f⁶ 6s²	151.964 547.1 63 Eu Europio [Xe] 4f⁷ 6s²	157.25 593.4 1.20 64 Gd Gadolinio [Xe] 4f⁷ 5d¹ 6s²	158.9253 565.8 65 Tb Terbio [Xe] 4f⁹ 6s²	162.500 573.0 1.22 66 Dy Disprosio [Xe] 4f¹⁰ 6s²	164.9303 581.0 1.23 67 Ho Holmio [Xe] 4f¹¹ 6s²	167.259 589.3 1.24 68 Er Erbio [Xe] 4f¹² 6s²	168.9342 596.7 1.25 69 Tm Tulio [Xe] 4f¹³ 6s²	173.054 603.4 70 Yb Iterbio [Xe] 4f¹⁴ 6s²
(227) 499.0 1.10 89 Ac Actinio [Rn] 6d¹ 7s²	232.0380 587.0 1.30 90 Th Torio [Rn] 6d² 7s²	231.0358 568.0 1.50 91 Pa Protactinio [Rn] 5f² 6d¹ 7s²	238.0289 597.6 1.38 92 U Uranio [Rn] 5f³ 6d¹ 7s²	(237) 604.5 1.36 93 Np Neptunio [Rn] 5f⁴ 6d¹ 7s²	(244) 584.7 1.28 94 Pu Plutonio [Rn] 5f⁶ 7s²	(243) 578.0 1.30 95 Am Americio [Rn] 5f⁷ 7s²	(247) 581.0 1.30 96 Cm Curio [Rn] 5f⁷ 6d¹ 7s²	(247) 601.0 1.30 97 Bk Berkelio [Rn] 5f⁹ 7s²	(251) 608.0 1.30 98 Cf Californio [Rn] 5f¹⁰ 7s²	(252) 619.0 1.30 99 Es Einstenio [Rn] 5f¹¹ 6s²	(257) 627.0 1.30 100 Fm Fermio [Rn] 5f¹² 7s²	(258) 635.0 1.30 101 Md Mendelevio [Rn] 5f¹³ 7s²	(259) 642.0 1.30 102 No Nobelio [Rn] 5f¹⁴ 7s²

Notas

- 1 kJ/mol ≈ 96.485 eV.
- Todos los elementos tienen un estado de oxidación implícito cero.
- Los estados de oxidación de los elementos 109,110, 111,112,113,114,115,116,117 y 118 son predicciones.
- Las configuraciones electrónicas de los elementos 105, 106,107,108,109,110,111,112,113,114,115,116,117 y 118 son predicciones.

Original file: https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Periodic_table_large-es.svg