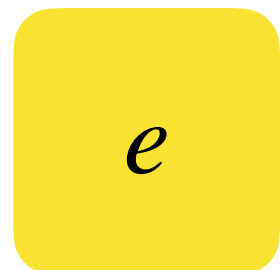
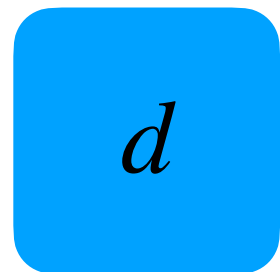
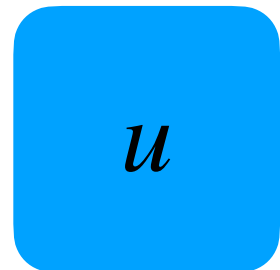
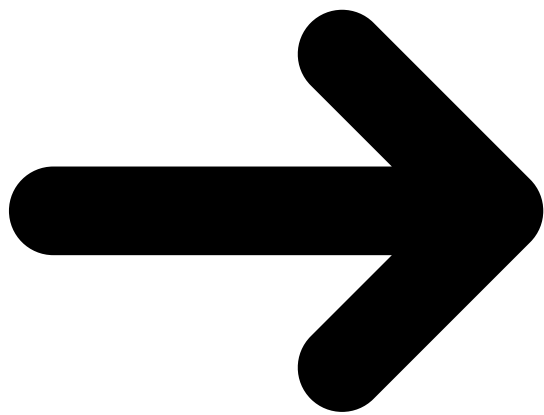


Astraturamateria

Atábora periódica

**Pódese explicar toda a
materia estable con só
dous quarks e o
electrón!**



A estrutura da matéria

A táboa periódica

**Pódese explicar toda a
materia estable con só
dous quarks e o
electrón!**

Tabla periódica de los elementos

grupo 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18

período 1 2 3 4 5 6 7

Elemento destacado: Hierro (Fe)

- masa atómica** o número másico del isótopo más estable: 55.845
- 1.ª energía de ionización** en kJ/mol: 762.5
- número atómico**: 26
- electronegatividad**: 1.83
- simbolo químico**: Fe
- nombre**: Hierro
- configuración electrónica**: [Ar] 3d 6 4s 2
- estados de oxidación** más comunes están en negro: +6, +5, +4, +3, +2, +1, -2

Legenda:

- metales alcalinos
- alcalinotérreos
- otros metales
- metales de transición
- lantánidos
- actínidos
- metaloideos
- no metales
- halógenos
- gases nobles
- elementos desconocidos
- masas de elementos radiactivos entre paréntesis

Tabla de elementos:

grupo	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	H 1.00794 1312.0 2.20																	
2	Li 6.941 520.2 0.98	Be 9.012182 899.5 1.57																
3	Na 22.989769 979.9 0.93	Mg 24.30506 737.7 1.31																
4	K 39.0983 418.8 0.82	Ca 40.078 598.8 1.00	Sc 44.95591 601.1 1.36	Ti 47.867 608.8 1.54	V 50.9415 650.9 1.63	Cr 51.9961 652.9 1.66	Mn 54.93804 717.3 1.55	Fe 55.845 762.5 1.83	Co 58.93319 737.1 1.88	Ni 58.6934 737.1 1.88	Cu 63.546 745.5 1.90	Zn 65.38 766.4 1.65	Ga 69.723 766.4 1.81	Ge 72.64 762.0 2.01	As 74.92160 947.0 2.18	Se 78.96 941.0 2.55	Br 79.904 939.9 2.96	Kr 83.798 959.4 3.00
5	Rb 85.4678 402.0 0.82	Sr 87.62 549.5 0.95	Y 88.90585 600.0 1.22	Zr 91.224 601.1 1.33	Nb 92.90638 652.1 1.60	Mo 95.96 684.3 2.16	Tc (98) 702.0 1.90	Ru 101.07 702.0 2.20	Rh 102.9055 737.7 2.28	Pd 106.42 804.4 2.20	Ag 107.8682 731.0 1.98	Cd 112.414 867.8 1.69	In 114.818 586.3 1.78	Sn 118.710 706.8 1.96	Sb 121.760 834.0 2.05	Te 127.60 896.3 2.10	I 126.90447 1008.4 2.66	Xe 131.293 1091.3 2.60
6	Cs 132.90545 370.7 0.79	Ba 137.327 502.9 0.89	La 138.90547 520.5 1.27	Hf 178.49 608.5 1.30	Ta 180.9478 761.0 1.50	W 183.84 770.0 2.36	Re 186.207 760.0 1.90	Os 190.23 800.0 2.20	Ir 192.222 800.0 2.20	Pt 195.084 800.0 2.28	Au 196.96657 893.3 2.54	Hg 200.59 1007.1 2.00	Tl 204.3833 304.4 1.62	Pb 207.2 756.6 2.33	Bi 208.9804 703.0 2.02	Po (209) 812.1 2.00	At (210) 853.6 2.20	Rn (222) 911.2 2.60
7	Fr (223) 304.0 0.70	Ra (226) 501.0 0.90	Lr (262) 593.0 1.03	Rf (261) 589.0 1.04	Db (262) 590.0 1.05	Sg (266) 595.0 1.06	Bh (264) 594.0 1.07	Hs (277) 604.0 1.08	Mt (268) 608.0 1.09	Ds (271) 610.0 1.10	Rg (272) 611.0 1.11	Cn (285) 615.0 1.12	Nh (284) 616.0 1.13	Fl (289) 617.0 1.14	Mc (288) 618.0 1.15	Lv (292) 619.0 1.16	Ts (294) 620.0 1.17	Og (294) 621.0 1.18

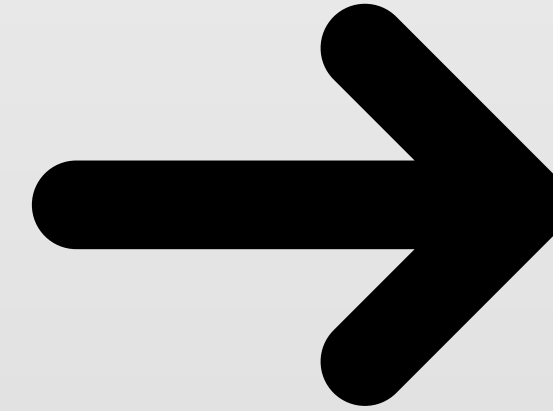
 \mathcal{U} d
$$e$$

Diagrama de configuración electrónica

Notas

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

138.9054 57 538.1 1.10 La Lantanio [Xe] 5d ¹ 6s ²	140.116 58 584.4 1.12 Ce Cerio [Xe] 4f ¹ 5d ¹ 6s ²	140.9076 59 527.0 1.13 Pr Praseodimio [Xe] 4f ² 6s ²	144.242 60 533.1 1.14 Nd Neodimio [Xe] 4f ³ 6s ²	(145) 61 589.0 Pm Prometio [Xe] 4f ⁵ 6s ²	150.36 62 544.5 1.17 Sm Samarzio [Xe] 4f ⁶ 6s ²	151.964 63 567.1 Eu Europio [Xe] 4f ⁷ 6s ²	157.25 64 588.4 1.20 Gd Gadolmio [Xe] 4f ⁷ 5d ¹ 6s ²	158.9253 65 589.8 Tb Terbio [Xe] 4f ⁹ 6s ²	162.500 66 573.0 1.22 Dy Diossigenio [Xe] 4f ¹⁰ 6s ²	164.9303 67 589.3 1.23 Ho Holmio [Xe] 4f ¹¹ 6s ²	167.259 68 589.3 1.24 Er Erbio [Xe] 4f ¹² 6s ²	168.9342 69 588.7 1.25 Tm Tulio [Xe] 4f ¹³ 6s ²	173.054 70 603.4 Yb Itrbio [Xe] 4f ¹⁴ 6s ²
(227) 89 232.0380 1.10 Ac Attinio [Rn] 6d ¹ 7s ²	232.0380 90 238.0 1.30 Th Torio [Rn] 6d ² 7s ²	231.0358 91 238.0 1.30 Pa Protattinio [Rn] 5f ² 6d ¹ 7s ²	238.0289 92 238.0 1.38 U Uranio [Rn] 5f ³ 6d ¹ 7s ²	(237) 93 237.0 1.36 Np Neptunio [Rn] 5f ⁴ 6d ¹ 7s ²	(244) 94 244.0 1.28 Pu Plutonio [Rn] 5f ⁶ 7s ²	(243) 95 243.0 1.30 Am Americio [Rn] 5f ⁷ 7s ²	(247) 96 247.0 1.30 Cm Curio [Rn] 5f ⁷ 6d ¹ 7s ²	(247) 97 247.0 1.30 Bk Berkelio [Rn] 5f ⁹ 7s ²	(251) 98 251.0 1.30 Cf Californio [Rn] 5f ¹⁰ 7s ²	(252) 99 252.0 1.30 Es Einsteinio [Rn] 5f ¹¹ 7s ²	(257) 100 257.0 1.30 Fm Fermio [Rn] 5f ¹² 7s ²	(258) 101 258.0 1.30 Md Mendelevio [Rn] 5f ¹³ 7s ²	(259) 102 259.0 1.30 No Nobelio [Rn] 5f ¹⁴ 7s ²



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

Existen más partículas?

Spoiler: sí