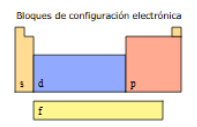


Tabla periódica de los elementos

grupo 1	2											13	14	15	16	17	18
1	2											13	14	15	16	17	18
1.00794 1.008 1	4.002602 4.003 2											10.811 10.811 5	12.0107 12.011 6	14.0067 14.007 7	15.9994 15.999 8	18.998403 18.998 9	20.1797 20.180 10
H Hidrógeno	He Helio											B Boro	C Carbono	N Nitrógeno	O Oxígeno	F Fluor	Ne Neón
6.941 6.941 3	9.012182 9.012 4											26.98153 26.982 13	28.0855 28.086 14	30.97396 30.974 15	32.065 32.065 16	35.453 35.453 17	39.948 39.948 18
Li Litio	Be Berilio											Al Aluminio	Si Silicio	P Fósforo	S Azufre	Cl Cloro	Ar Argón
22.98976 22.990 11	24.3050 24.305 12											69.723 69.723 31	72.64 72.64 32	74.92160 74.922 33	78.96 78.96 34	79.904 79.904 35	83.798 83.798 36
Na Sodio	Mg Magnesio											Ga Gallio	Ge Germanio	As Arsénico	Se Selenio	Br Bromo	Kr Kriptón
39.0983 39.098 19	40.078 40.078 20	44.95591 44.956 21	47.867 47.867 22	50.9415 50.942 23	51.9962 51.996 24	54.93804 54.938 25	55.845 55.845 26	58.93319 58.933 27	58.934 58.934 28	63.546 63.546 29	65.38 65.38 30	69.723 69.723 31	72.64 72.64 32	74.92160 74.922 33	78.96 78.96 34	79.904 79.904 35	83.798 83.798 36
K Potasio	Ca Calcio	Sc Escandio	Ti Titanio	V Vanadio	Cr Cromo	Mn Manganeso	Fe Hierro	Co Cobalto	Ni Níquel	Cu Cobre	Zn Zinc	Ga Gallio	Ge Germanio	As Arsénico	Se Selenio	Br Bromo	Kr Kriptón
85.4678 85.468 37	87.62 87.62 38	88.90585 88.906 39	91.224 91.224 40	92.90638 92.906 41	95.96 95.96 42	98.90625 98.906 43	101.07 101.07 44	102.9055 102.906 45	106.42 106.42 46	107.8682 107.868 47	112.411 112.411 48	114.818 114.818 49	118.710 118.710 50	121.760 121.760 51	127.60 127.60 52	126.9044 126.904 53	131.293 131.293 54
Rb Rubidio	Sr Estroncio	Y Itrio	Zr Zirconio	Nb Niobio	Mo Molibdeno	Tc Tecnecio	Ru Rutenio	Rh Rodio	Pd Paladio	Ag Plata	Cd Cadmio	In Indio	Sn Estano	Sb Antimonio	Te Telurio	I Yodo	Xe Xenón
132.9054 132.905 55	137.327 137.327 56	174.9668 174.967 71	178.49 178.49 72	180.9478 180.948 73	183.84 183.84 74	186.207 186.207 75	190.23 190.23 76	192.217 192.217 77	195.084 195.084 78	196.9665 196.967 79	200.59 200.59 80	204.3832 204.383 81	207.2 207.2 82	208.9804 208.980 83	(210) (210) 84	(210) (210) 85	(220) (220) 86
Cs Cesio	Ba Bario	Lu Lutecio	Hf Hafnio	Ta Tantalio	W Wolframio	Re Renió	Os Osmio	Ir Iridio	Pt Platino	Au Oro	Hg Mercurio	Tl Talio	Pb Plomo	Bi Bismuto	Po Polonio	At Astato	Rn Radón
(223) (223) 87	(226) (226) 88	(262) (262) 103	(261) (261) 104	(262) (262) 105	(266) (266) 106	(264) (264) 107	(277) (277) 108	(268) (268) 109	(271) (271) 110	(272) (272) 111	(285) (285) 112	(284) (284) 113	(289) (289) 114	(288) (288) 115	(292) (292) 116	(294) (294) 117	(294) (294) 118
Fr Francio	Ra Radio	Lr Lawrencio	Rf Rutherfordio	Db Dubnio	Sg Seaborgio	Bh Bohrio	Hs Hassium	Mt Meitnerio	Ds Darmstadtio	Rg Roentgenio	Cn Copernicio	Nh Nihonio	Fl Flerovio	Mc Moscovio	Lv Livermorio	Ts Teneso	Og Oganesson

masa atómica o número másico del isótopo más estable: 55.845
 número atómico: 26
 electronegatividad: 1.83
 símbolo químico: Fe
 nombre: Hierro
 configuración electrónica: [Ar] 3d⁶ 4s²
 estados de oxidación más comunes están en negrita: +2, +3, +6

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



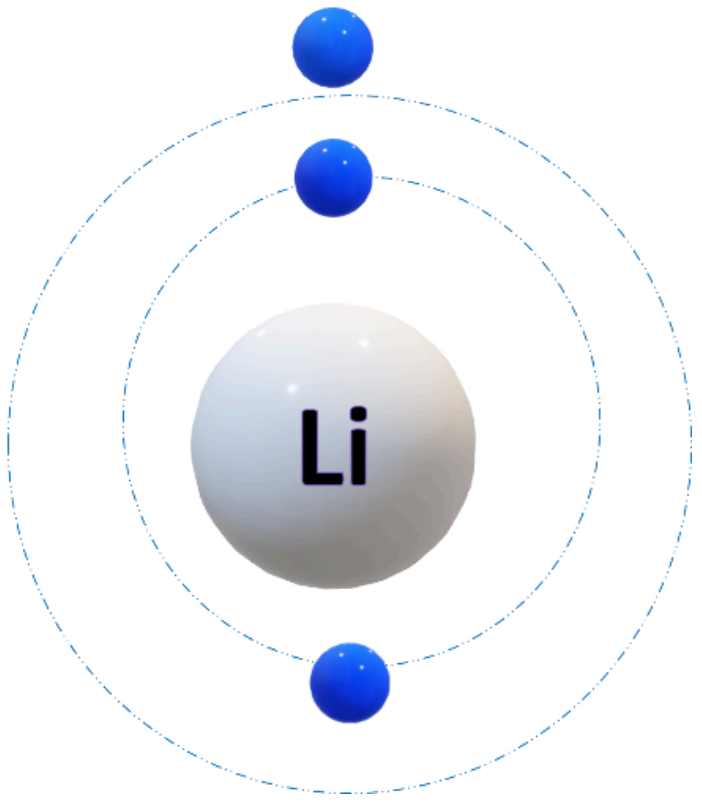
Notas
 • 1 kJ/mol = 96.485 eV.
 • Todos los elementos tienen un estado de oxidación implícito cero.
 • Los estados de oxidación de los elementos 109, 110, 111, 112, 113, 114, 115, 116, 117 y 118 son predicciones.
 • Las configuraciones electrónicas de los elementos 105, 106, 107, 108, 109, 110, 111,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

138.9054 138.905 57	140.116 140.116 58	140.9076 140.908 59	144.242 144.242 60	(145) (145) 61	150.36 150.36 62	151.964 151.964 63	157.25 157.25 64	158.9253 158.925 65	162.500 162.500 66	164.9303 164.930 67	167.259 167.259 68	168.9342 168.934 69	173.054 173.054 70
La Lantano	Ce Cerio	Pr Praseodimio	Nd Neodimio	Pm Prometio	Sm Samario	Eu Europio	Gd Gadolinio	Tb Terbio	Dy Dysprosio	Ho Holmio	Er Erbio	Tm Tulio	Yb Iterbio
(227) (227) 89	232.0380 232.038 90	231.0358 231.036 91	238.0289 238.029 92	(237) (237) 93	(244) (244) 94	(243) (243) 95	(247) (247) 96	(247) (247) 97	(251) (251) 98	(252) (252) 99	(257) (257) 100	(258) (258) 101	(259) (259) 102
Ac Actinio	Th Torio	Pa Protactinio	U Uranio	Np Neptunio	Pu Plutonio	Am Americio	Cm Curio	Bk Berkelio	Cf Californio	Es Einsteinio	Fm Fermio	Md Mendelevio	No Nobelio

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

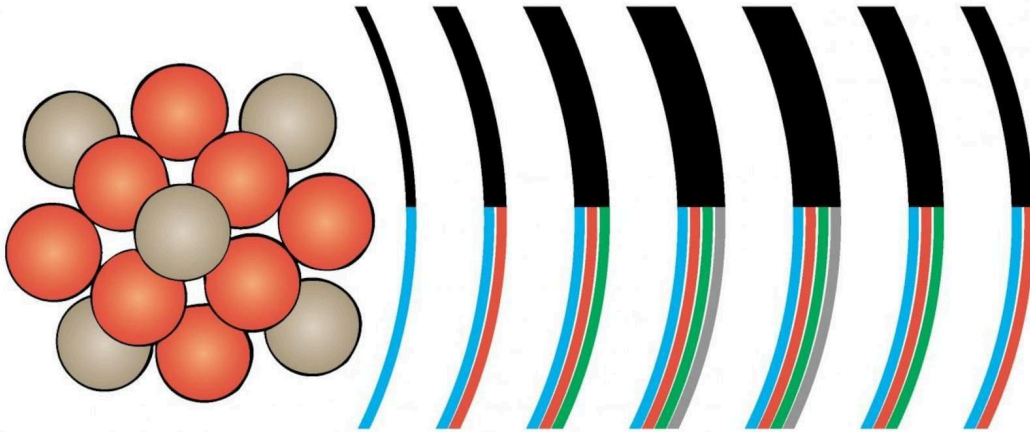
Litio

- Símbolo químico = Li
- Numero atómico = 3
- Protones = p⁺ = 3
- Neutrones = n[°] = 3
- Electrones = e⁻ = 3
- Nivel energético = 2



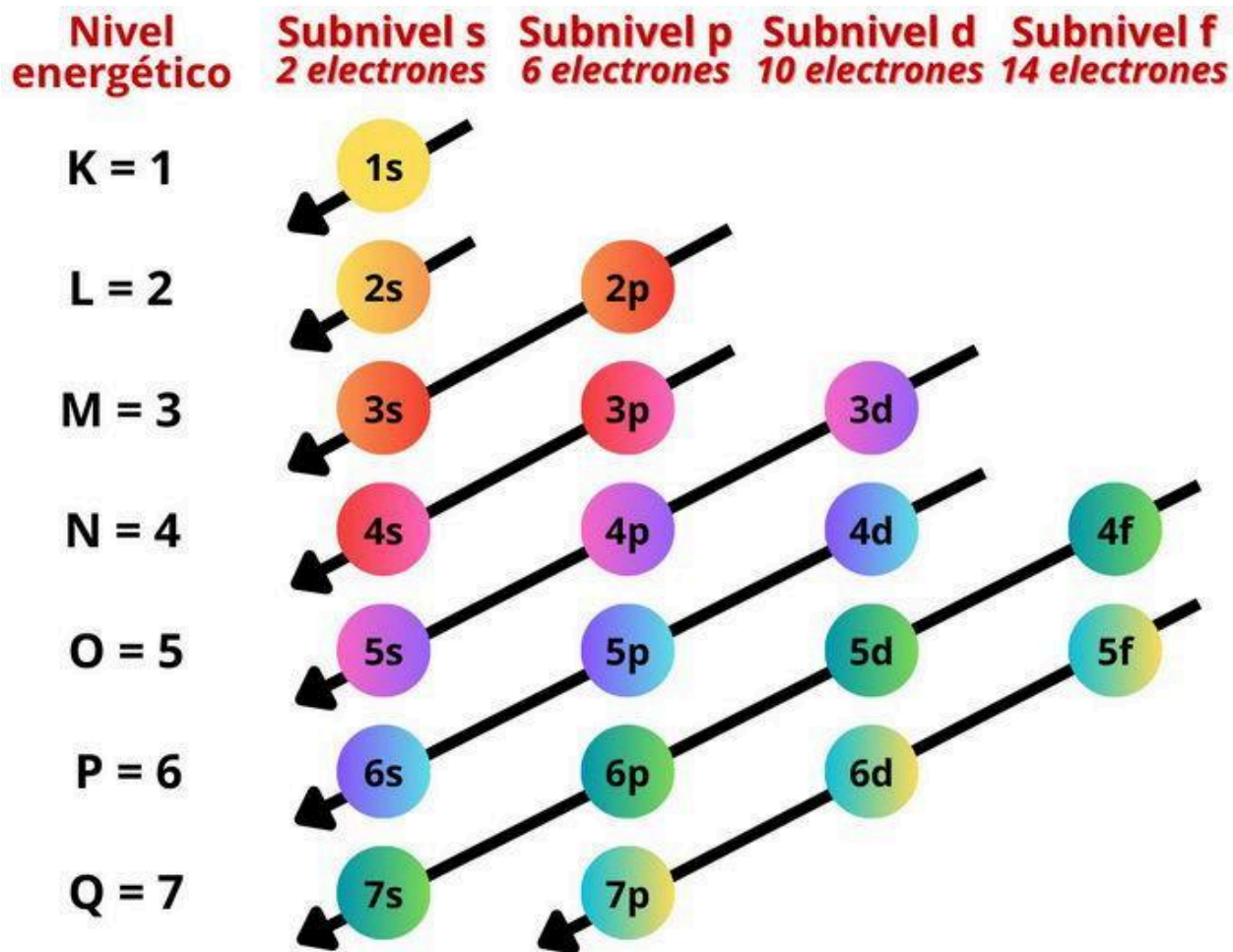
Niveles de energía de Bóhr

K	L	M	N	O	P	Q
2e-	8e-	18e-	32e-	32e-	18e-	8e-



Subniveles de Schrödinger

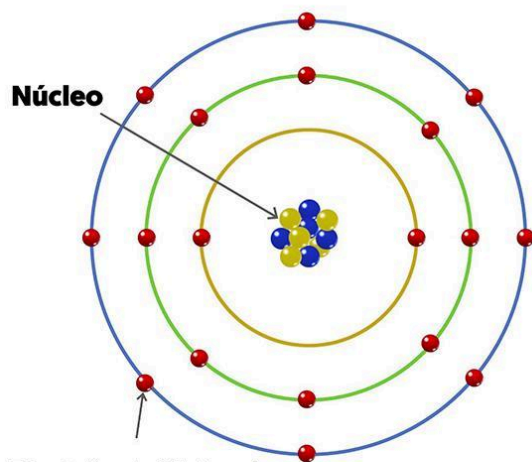
s	sp	spd	spdf	spdf	spd	sp
2e-	2e-	2e-	2e-	2e-	2e-	2e-
	6e-	6e-	6e-	6e-	6e-	6e-
		10e-	10e-	10e-	10e-	
			14e-	14e-		



Electrones de valencia



Los Electrones de Valencia



Los **electrones de valencia** son los electrones más externos de un átomo que participan en las interacciones químicas y determinan las propiedades químicas del elemento.

Están ubicados en el nivel de energía más externo (capa de valencia) y son cruciales en la formación de enlaces químicos y reacciones químicas.

La cantidad de **electrones de valencia** se relaciona con la posición del elemento en la tabla periódica.

La configuración de estos electrones influye en la capacidad de un átomo para ganar, perder o compartir electrones durante las interacciones químicas.