

Valors dels elements de la Taula Periòdica

Electronegativitat (Pauling)

Valor de l'electronegativitat de Pauling de cada element. (Si un element no té electronegativitat definida, es marca "no se sap")^[1]

Nº	Element (símbol)	Electronegativitat (Pauling)
1	Hidrogen (H)	2.20
2	Heli (He)	no se sap
3	Liti (Li)	0.98
4	Beril·li (Be)	1.57
5	Bor (B)	2.04
6	Carboni (C)	2.55
7	Nitrogen (N)	3.04
8	Oxigen (O)	3.44
9	Fluor (F)	3.98
10	Neó (Ne)	no se sap
11	Sodi (Na)	0.93
12	Magnesi (Mg)	1.31
13	Alumini (Al)	1.61
14	Silici (Si)	1.90
15	Fòsfor (P)	2.19
16	Sofre (S)	2.58
17	Clor (Cl)	3.16
18	Argó (Ar)	no se sap
19	Potassi (K)	0.82
20	Calci (Ca)	1.00
21	Escandi (Sc)	1.36
22	Titani (Ti)	1.54
23	Vanadi (V)	1.63
24	Crom (Cr)	1.66
25	Manganès (Mn)	1.55
26	Ferro (Fe)	1.83
27	Cobalt (Co)	1.88
28	Níquel (Ni)	1.91

Nº	Element (símbol)	Electronegativitat (Pauling)
29	Coure (Cu)	1.90
30	Zinc (Zn)	1.65
31	Gal·li (Ga)	1.81
32	Germani (Ge)	2.01
33	Arsènic (As)	2.18
34	Seleni (Se)	2.55
35	Brom (Br)	2.96
36	Criptó (Kr)	3.00
37	Rubidi (Rb)	0.79
38	Estronci (Sr)	0.89
39	Itri (Y)	1.22
40	Zirconi (Zr)	1.33
41	Niobi (Nb)	1.60
42	Molibdè (Mo)	2.16
43	Tecneci (Tc)	1.90
44	Ruteni (Ru)	2.20
45	Rodi (Rh)	2.28
46	Pal·ladi (Pd)	2.20
47	Argent (Ag)	1.93
48	Cadmi (Cd)	1.69
49	Indi (In)	1.78
50	Estany (Sn)	1.96
51	Antimoni (Sb)	2.05
52	Tel·luri (Te)	2.10
53	Iode (I)	2.66
54	Xenó (Xe)	2.60
55	Cesi (Cs)	0.79
56	Bari (Ba)	0.89
57	Lantà (La)	1.10
58	Ceri (Ce)	1.12
59	Praseodimi (Pr)	1.13
60	Neodimi (Nd)	1.14
61	Prometi (Pm)	no se sap
62	Samari (Sm)	1.17

Nº	Element (símbol)	Electronegativitat (Pauling)
63	Europi (Eu)	no se sap
64	Gadolini (Gd)	1.20
65	Terbi (Tb)	1.10
66	Disprosi (Dy)	1.22
67	Holmi (Ho)	1.23
68	Erbi (Er)	1.24
69	Tul·li (Tm)	1.25
70	Iterbi (Yb)	no se sap
71	Luteci (Lu)	1.27
72	Hafni (Hf)	1.30
73	Tàntal (Ta)	1.50
74	Tungstè (W)	2.36
75	Reni (Re)	1.90
76	Osmi (Os)	2.20
77	Iridi (Ir)	2.20
78	Platí (Pt)	2.28
79	Or (Au)	2.54
80	Mercuri (Hg)	2.00
81	Tal·li (Tl)	1.62
82	Plom (Pb)	1.87
83	Bismut (Bi)	2.02
84	Poloni (Po)	2.00
85	Àstat (At)	2.20
86	Radó (Rn)	2.20
87	Franci (Fr)	no se sap
88	Radi (Ra)	0.90
89	Actini (Ac)	1.10
90	Tori (Th)	1.30
91	Protactini (Pa)	1.50
92	Urani (U)	1.38
93	Neptuni (Np)	1.36
94	Plutoni (Pu)	1.28
95	Americi (Am)	1.30
96	Curi (Cm)	1.28

Nº	Element (símbol)	Electronegativitat (Pauling)
97	Berkeli (Bk)	1.30
98	Californi (Cf)	1.30
99	Einsteini (Es)	1.30
100	Fermi (Fm)	1.30
101	Mendelevi (Md)	1.30
102	Nobelí (No)	1.30
103	Lawrenci (Lr)	1.30
104	Rutherfordi (Rf)	no se sap
105	Dubni (Db)	no se sap
106	Seaborgi (Sg)	no se sap
107	Bohri (Bh)	no se sap
108	Hassi (Hs)	no se sap
109	Meitneri (Mt)	no se sap
110	Darmstadtí (Ds)	no se sap
111	Roentgeni (Rg)	no se sap
112	Copernici (Cn)	no se sap
113	Nihoni (Nh)	no se sap
114	Flerovi (Fl)	no se sap
115	Moscovi (Mc)	no se sap
116	Livermori (Lv)	no se sap
117	Tennes (Ts)	no se sap
118	Oganessó (Og)	no se sap

Energia d'ionització (1^a, kJ/mol)

Primera energia d'ionització de cada element (en kJ/mol, a 0 °C i 1 atm)

Nº	Element (símbol)	1 ^a energia d'ionització (kJ/mol)
1	Hidrogen (H)	1312.0
2	Heli (He)	2372.3
3	Liti (Li)	520.2
4	Beril·li (Be)	899.5
5	Bor (B)	800.6
6	Carboni (C)	1086.5
7	Nitrogen (N)	1402.3
8	Oxigen (O)	1313.9

Nº	Element (símbol)	1ª energia d'ionització (kJ/mol)
9	Fluor (F)	1681.0
10	Neó (Ne)	2080.7
11	Sodi (Na)	495.8
12	Magnesi (Mg)	737.7
13	Alumini (Al)	577.5
14	Silici (Si)	786.5
15	Fòsfor (P)	1011.8
16	Sofre (S)	999.6
17	Clor (Cl)	1251.2
18	Argó (Ar)	1520.6
19	Potassi (K)	418.8
20	Calcí (Ca)	589.8
21	Escandi (Sc)	633.1
22	Titani (Ti)	658.8
23	Vanadi (V)	650.9
24	Crom (Cr)	652.9
25	Manganès (Mn)	717.3
26	Ferro (Fe)	762.5
27	Cobalt (Co)	760.4
28	Níquel (Ni)	737.1
29	Coure (Cu)	745.5
30	Zinc (Zn)	906.4
31	Gal·li (Ga)	578.8
32	Germani (Ge)	762.0
33	Arsènic (As)	947.0
34	Seleni (Se)	941.0
35	Brom (Br)	1139.9
36	Criptó (Kr)	1350.8
37	Rubidi (Rb)	403.0
38	Estronci (Sr)	549.5
39	Itri (Y)	600.0
40	Zirconi (Zr)	640.1
41	Niobi (Nb)	652.1
42	Molibdè (Mo)	684.3

Nº	Element (símbol)	1ª energia d'ionització (kJ/mol)
43	Tecneci (Tc)	686.9
44	Ruteni (Ru)	710.2
45	Rodi (Rh)	719.7
46	Pal·ladi (Pd)	804.4
47	Argent (Ag)	731.0
48	Cadmi (Cd)	867.8
49	Indi (In)	558.3
50	Estany (Sn)	708.6
51	Antimoni (Sb)	834.0
52	Tel·luri (Te)	869.3
53	Iode (I)	1008.4
54	Xenó (Xe)	1170.4
55	Cesi (Cs)	375.7
56	Bari (Ba)	502.9
57	Lantà (La)	538.1
58	Ceri (Ce)	534.4
59	Praseodimi (Pr)	527.0
60	Neodimi (Nd)	533.1
61	Prometi (Pm)	540.0
62	Samari (Sm)	544.5
63	Europi (Eu)	547.1
64	Gadolini (Gd)	593.4
65	Terbi (Tb)	565.8
66	Disprosi (Dy)	573.0
67	Holmi (Ho)	581.0
68	Erbi (Er)	589.3
69	Tul·li (Tm)	596.7
70	Iterbi (Yb)	603.4
71	Luteci (Lu)	523.5
72	Hafni (Hf)	658.5
73	Tàntal (Ta)	761.0
74	Tungstè (W)	770.0
75	Reni (Re)	760.0
76	Osmi (Os)	840.0

Nº	Element (símbol)	1ª energia d'ionització (kJ/mol)
77	Iridi (Ir)	880.0
78	Platí (Pt)	870.0
79	Or (Au)	890.1
80	Mercuri (Hg)	1007.1
81	Tal·li (Tl)	589.4
82	Plom (Pb)	715.6
83	Bismut (Bi)	703.0
84	Poloni (Po)	812.1
85	Àstat (At)	899.0
86	Radó (Rn)	1037.0
87	Franci (Fr)	393.0
88	Radi (Ra)	509.3
89	Actini (Ac)	499.0
90	Tori (Th)	587.0
91	Protactini (Pa)	568.0
92	Urani (U)	597.6
93	Neptuni (Np)	604.5
94	Plutoni (Pu)	584.7
95	Americi (Am)	578.0
96	Curi (Cm)	581.0
97	Berkeli (Bk)	601.0
98	Californi (Cf)	608.0
99	Einsteini (Es)	619.0
100	Fermi (Fm)	629.0
101	Mendelevi (Md)	636.0
102	Nobelí (No)	639.0
103	Lawrenci (Lr)	479.0
104	Rutherfordi (Rf)	580.0
105	Dubni (Db)	665.0
106	Seaborgi (Sg)	757.0
107	Bohri (Bh)	740.0
108	Hassi (Hs)	730.0
109	Meitneri (Mt)	800.0
110	Darmstadtí (Ds)	960.0

Nº	Element (símbol)	1ª energia d'ionització (kJ/mol)
111	Roentgeni (Rg)	1020.0
112	Copernici (Cn)	1155.0
113	Nihoni (Nh)	707.2
114	Flerovi (Fl)	832.2
115	Moscovi (Mc)	538.3
116	Livermori (Lv)	663.9
117	Tennes (Ts)	736.9
118	Oganessó (Og)	860.1

Estats d'oxidació comuns

Principals valències d'oxidació de cada element (estats d'oxidació més comuns)[2]

Nº	Element (símbol)	Valències d'oxidació
1	Hidrogen (H)	-1, +1
2	Heli (He)	no se sap
3	Liti (Li)	+1
4	Beril·li (Be)	+1, +2
5	Bor (B)	-5, -1, +1, +2, +3
6	Carboni (C)	-4, -3, -2, -1, +1, +2, +3, +4
7	Nitrogen (N)	-3, -2, -1, +1, +2, +3, +4, +5
8	Oxigen (O)	-2, -1, +1, +2
9	Fluor (F)	-1
10	Neó (Ne)	no se sap
11	Sodi (Na)	-1, +1
12	Magnesi (Mg)	+1, +2
13	Alumini (Al)	-2, -1, +1, +2, +3
14	Silici (Si)	-4, -3, -2, -1, +1, +2, +3, +4
15	Fòsfor (P)	-3, -2, -1, +1, +2, +3, +4, +5
16	Sofre (S)	-2, -1, +1, +2, +3, +4, +5, +6
17	Clor (Cl)	-1, +1, +2, +3, +4, +5, +6, +7
18	Argó (Ar)	no se sap
19	Potassi (K)	-1, +1
20	Calci (Ca)	+1, +2
21	Escandi (Sc)	+0, +1, +2, +3
22	Titani (Ti)	-2, -1, +0, +1, +2, +3, +4

Nº	Element (símbol)	Valències d'oxidació
23	Vanadi (V)	-3, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5
24	Crom (Cr)	-4, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6
25	Manganès (Mn)	-3, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6, +7
26	Ferro (Fe)	-4, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6, +7
27	Cobalt (Co)	-3, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5
28	Níquel (Ni)	-2, -1, +0, +1, +2, +3, +4
29	Coure (Cu)	-2, +0, +1, +2, +3, +4
30	Zinc (Zn)	-2, +0, +1, +2
31	Gal·li (Ga)	-5, -4, -3, -2, -1, +0, +1, +2, +3
32	Germani (Ge)	-4, -3, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +4
33	Arsènic (As)	-3, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5
34	Seleni (Se)	-2, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6
35	Brom (Br)	-1, +1, +3, +4, +5, +7
36	Criptó (Kr)	+1, +2
37	Rubidi (Rb)	-1, +1
38	Estronci (Sr)	+1, +2
39	Itri (Y)	+0, +1, +2, +3
40	Zirconi (Zr)	-2, +0, +1, +2, +3, +4
41	Niobi (Nb)	-3, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5
42	Molibdè (Mo)	-4, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6
43	Tecneci (Tc)	-3, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6, +7
44	Ruteni (Ru)	-4, -2, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6, +7, +8
45	Rodi (Rh)	-3, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6
46	Pal·ladi (Pd)	+0, +1, +2, +3, +4
47	Argent (Ag)	-2, -1, +0, +1, +2, +3
48	Cadmi (Cd)	-2, +1, +2
49	Indi (In)	-5, -2, -1, +1, +2, +3
50	Estany (Sn)	-4, -3, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +4
51	Antimoni (Sb)	-3, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5
52	Tel·luri (Te)	-2, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6
53	Iode (I)	-1, +1, +2, +3, +4, +5, +6, +7
54	Xenó (Xe)	+2, +4, +6, +8
55	Cesi (Cs)	-1, +1
56	Bari (Ba)	+1, +2

Nº	Element (símbol)	Valències d'oxidació
57	Lantà (La)	+0, +1, +2, +3
58	Ceri (Ce)	+2, +3, +4
59	Praseodimi (Pr)	+0, +1, +2, +3, +4, +5
60	Neodimi (Nd)	+0, +2, +3, +4
61	Prometi (Pm)	+2, +3
62	Samari (Sm)	+0, +1, +2, +3
63	Europi (Eu)	+0, +2, +3
64	Gadolini (Gd)	+0, +1, +2, +3
65	Terbi (Tb)	+0, +1, +2, +3, +4
66	Disprosi (Dy)	+0, +2, +3, +4
67	Holmi (Ho)	+0, +2, +3
68	Erbi (Er)	+0, +2, +3
69	Tul·li (Tm)	+0, +1, +2, +3
70	Iterbi (Yb)	+0, +1, +2, +3
71	Luteci (Lu)	+0, +2, +3
72	Hafni (Hf)	-2, +0, +1, +2, +3, +4
73	Tàntal (Ta)	-3, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5
74	Tungstè (W)	-4, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6
75	Reni (Re)	-3, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6, +7
76	Osmi (Os)	-4, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6, +7, +8
77	Iridi (Ir)	-3, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6, +7, +8, +9
78	Platí (Pt)	-3, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +4, +5, +6
79	Or (Au)	-3, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +5
80	Mercuri (Hg)	-2, +1, +2
81	Tal·li (Tl)	-5, -2, -1, +1, +2, +3
82	Plom (Pb)	-4, -2, -1, +0, +1, +2, +3, +4
83	Bismut (Bi)	-3, -2, -1, +1, +2, +3, +4, +5
84	Poloni (Po)	-2, +2, +4, +5, +6
85	Àstat (At)	-1, +1, +3, +5, +7
86	Radó (Rn)	+2, +6
87	Franci (Fr)	+1
88	Radi (Ra)	+2
89	Actini (Ac)	+2, +3
90	Tori (Th)	-1, +1, +2, +3, +4

Nº	Element (símbol)	Valències d'oxidació
91	Protactini (Pa)	+2, +3, +4, +5
92	Urani (U)	-1, +1, +2, +3, +4, +5, +6
93	Neptuni (Np)	+2, +3, +4, +5, +6, +7
94	Plutoni (Pu)	+2, +3, +4, +5, +6, +7, +8
95	Americi (Am)	+2, +3, +4, +5, +6, +7
96	Curi (Cm)	+3, +4, +5, +6
97	Berkeli (Bk)	+2, +3, +4, +5
98	Californi (Cf)	+2, +3, +4, +5
99	Einsteini (Es)	+2, +3, +4
100	Fermi (Fm)	+2, +3
101	Mendelevi (Md)	+2, +3
102	Nobelí (No)	+2, +3
103	Lawrenci (Lr)	+3
104	Rutherfordi (Rf)	+4
105	Dubni (Db)	+5
106	Seaborgi (Sg)	+0, +6
107	Bohri (Bh)	+7
108	Hassi (Hs)	+2, +3, +4, +6, +8
109	Meitneri (Mt)	no se sap
110	Darmstadtí (Ds)	no se sap
111	Roentgeni (Rg)	no se sap
112	Copernici (Cn)	+2
113	Nihoni (Nh)	no se sap
114	Flerovi (Fl)	no se sap
115	Moscovi (Mc)	no se sap
116	Livermori (Lv)	no se sap
117	Tennes (Ts)	no se sap
118	Oganessó (Og)	no se sap

Conductivitat elèctrica (S/m)

Conductivitat elèctrica a 20 °C en Siemens per metre (S/m). Per a elements no conductors o sense dades, es marca “no se sap”[3]

Nº	Element (símbol)	Conductivitat elèctrica (S/m)
1	Hidrogen (H)	no se sap

Nº	Element (símbol)	Conductivitat elèctrica (S/m)
2	Heli (He)	no se sap
3	Liti (Li)	1.1×10^7
4	Beril·li (Be)	2.5×10^7
5	Bor (B)	1×10^{-4}
6	Carboni (C)	1×10^5
7	Nitrogen (N)	no se sap
8	Oxigen (O)	no se sap
9	Fluor (F)	no se sap
10	Neó (Ne)	no se sap
11	Sodi (Na)	2.1×10^7
12	Magnesi (Mg)	2.3×10^7
13	Alumini (Al)	3.8×10^7
14	Silici (Si)	1×10^3
15	Fòsfor (P)	1×10^7
16	Sofre (S)	1×10^{-15}
17	Clor (Cl)	1×10^{-2}
18	Argó (Ar)	no se sap
19	Potassi (K)	1.4×10^7
20	Calci (Ca)	2.9×10^7
21	Escandi (Sc)	1.8×10^6
22	Titani (Ti)	2.5×10^6
23	Vanadi (V)	5×10^6
24	Crom (Cr)	7.9×10^6
25	Manganès (Mn)	6.2×10^5
26	Ferro (Fe)	1×10^7
27	Cobalt (Co)	1.7×10^7
28	Níquel (Ni)	1.4×10^7
29	Coure (Cu)	5.9×10^7
30	Zinc (Zn)	1.7×10^7
31	Gal·li (Ga)	7.1×10^6
32	Germani (Ge)	2×10^3
33	Arsènic (As)	3.3×10^6
34	Seleni (Se)	no se sap
35	Brom (Br)	no se sap

Nº	Element (símbol)	Conductivitat elèctrica (S/m)
36	Criptó (Kr)	no se sap
37	Rubidi (Rb)	8.3×10^6
38	Estronci (Sr)	7.7×10^6
39	Itri (Y)	1.8×10^6
40	Zirconi (Zr)	2.4×10^6
41	Niobi (Nb)	6.7×10^6
42	Molibdè (Mo)	2×10^7
43	Tecneci (Tc)	5×10^6
44	Ruteni (Ru)	1.4×10^7
45	Rodi (Rh)	2.3×10^7
46	Pal·ladi (Pd)	1×10^7
47	Argent (Ag)	6.2×10^7
48	Cadmi (Cd)	1.4×10^7
49	Indi (In)	1.2×10^7
50	Estany (Sn)	9.1×10^6
51	Antimoni (Sb)	2.5×10^6
52	Tel·luri (Te)	1×10^4
53	Iode (I)	1×10^{-7}
54	Xenó (Xe)	no se sap
55	Cesi (Cs)	5×10^6
56	Bari (Ba)	2.9×10^6
57	Lantà (La)	1.6×10^6
58	Ceri (Ce)	1.4×10^6
59	Praseodimi (Pr)	1.4×10^6
60	Neodimi (Nd)	1.6×10^6
61	Prometi (Pm)	1.3×10^6
62	Samari (Sm)	1.1×10^6
63	Europi (Eu)	1.1×10^6
64	Gadolini (Gd)	7.7×10^5
65	Terbi (Tb)	8.3×10^5
66	Disprosi (Dy)	1.1×10^6
67	Holmi (Ho)	1.1×10^6
68	Erbi (Er)	1.2×10^6
69	Tul·li (Tm)	1.4×10^6

Nº	Element (símbol)	Conductivitat elèctrica (S/m)
70	Iterbi (Yb)	3.6×10^6
71	Luteci (Lu)	1.8×10^6
72	Hafni (Hf)	3.3×10^6
73	Tàntal (Ta)	7.7×10^6
74	Tungstè (W)	2×10^7
75	Reni (Re)	5.6×10^6
76	Osmi (Os)	1.2×10^7
77	Iridi (Ir)	2.1×10^7
78	Platí (Pt)	9.4×10^6
79	Or (Au)	4.5×10^7
80	Mercuri (Hg)	1×10^6
81	Tal·lí (Tl)	6.7×10^6
82	Plom (Pb)	4.8×10^6
83	Bismut (Bi)	7.7×10^5
84	Poloni (Po)	2.3×10^6
85	Àstat (At)	no se sap
86	Radó (Rn)	no se sap
87	Franci (Fr)	no se sap
88	Radi (Ra)	1×10^6
89	Actini (Ac)	no se sap
90	Tori (Th)	6.7×10^6
91	Protactini (Pa)	5.6×10^6
92	Urani (U)	3.6×10^6
93	Neptuni (Np)	8.3×10^5
94	Plutoni (Pu)	6.7×10^5
95	Americi (Am)	no se sap
96	Curi (Cm)	no se sap
97	Berkeli (Bk)	no se sap
98	Californi (Cf)	no se sap
99	Einsteini (Es)	no se sap
100	Fermi (Fm)	no se sap
101	Mendelevi (Md)	no se sap
102	Nobelí (No)	no se sap
103	Lawrenci (Lr)	no se sap

Nº	Element (símbol)	Conductivitat elèctrica (S/m)
104	Rutherfordi (Rf)	no se sap
105	Dubni (Db)	no se sap
106	Seaborgi (Sg)	no se sap
107	Bohri (Bh)	no se sap
108	Hassi (Hs)	no se sap
109	Meitneri (Mt)	no se sap
110	Darmstadtí (Ds)	no se sap
111	Roentgeni (Rg)	no se sap
112	Copernici (Cn)	no se sap
113	Nihoni (Nh)	no se sap
114	Flerovi (Fl)	no se sap
115	Moscovi (Mc)	no se sap
116	Livermori (Lv)	no se sap
117	Tennes (Ts)	no se sap
118	Oganessó (Og)	no se sap

Conductivitat tèrmica (W/m·K)

Conductivitat tèrmica a 25 °C en watts per metre-kelvin (W/m·K)[4]

Nº	Element (símbol)	Conductivitat tèrmica (W/m·K)
1	Hidrogen (H)	0.1805
2	Heli (He)	0.1513
3	Liti (Li)	85
4	Beril·li (Be)	190
5	Bor (B)	27
6	Carboni (C)	140
7	Nitrogen (N)	0.02583
8	Oxigen (O)	0.02658
9	Fluor (F)	0.0277
10	Neó (Ne)	0.0491
11	Sodi (Na)	140
12	Magnesi (Mg)	160
13	Alumini (Al)	235
14	Silici (Si)	150
15	Fòsfor (P)	0.236

Nº	Element (símbol)	Conductivitat tèrmica (W/m·K)
16	Sofre (S)	0.205
17	Clor (Cl)	0.0089
18	Argó (Ar)	0.01772
19	Potassi (K)	100
20	Calci (Ca)	200
21	Escandi (Sc)	16
22	Titani (Ti)	22
23	Vanadi (V)	31
24	Crom (Cr)	94
25	Manganès (Mn)	7.7
26	Ferro (Fe)	79
27	Cobalt (Co)	100
28	Níquel (Ni)	91
29	Coure (Cu)	400
30	Zinc (Zn)	120
31	Gal·li (Ga)	29
32	Germani (Ge)	60
33	Arsènic (As)	50
34	Seleni (Se)	no se sap
35	Brom (Br)	no se sap
36	Criptó (Kr)	no se sap
37	Rubidi (Rb)	no se sap
38	Estronci (Sr)	18
39	Itri (Y)	17
40	Zirconi (Zr)	23
41	Niobi (Nb)	54
42	Molibdè (Mo)	139
43	Tecneci (Tc)	51
44	Ruteni (Ru)	120
45	Rodi (Rh)	150
46	Pal·ladi (Pd)	71
47	Argent (Ag)	430
48	Cadmi (Cd)	96
49	Indi (In)	82

Nº	Element (símbol)	Conductivitat tèrmica (W/m·K)
50	Estany (Sn)	67
51	Antimoni (Sb)	24
52	Tel·luri (Te)	3
53	Iode (I)	0.449
54	Xenó (Xe)	0.00565
55	Cesi (Cs)	36
56	Bari (Ba)	18
57	Lantà (La)	13
58	Ceri (Ce)	11
59	Praseodimi (Pr)	13
60	Neodimi (Nd)	17
61	Prometi (Pm)	15
62	Samari (Sm)	13
63	Europi (Eu)	14
64	Gadolini (Gd)	11
65	Terbi (Tb)	11
66	Disprosi (Dy)	11
67	Holmi (Ho)	16
68	Erbi (Er)	15
69	Tul·li (Tm)	17
70	Iterbi (Yb)	39
71	Luteci (Lu)	16
72	Hafni (Hf)	23
73	Tàntal (Ta)	57
74	Tungstè (W)	174
75	Reni (Re)	47
76	Osmi (Os)	88
77	Iridi (Ir)	147
78	Platí (Pt)	71
79	Or (Au)	318
80	Mercuri (Hg)	8
81	Tal·li (Tl)	46
82	Plom (Pb)	35
83	Bismut (Bi)	8

Nº	Element (símbol)	Conductivitat tèrmica (W/m·K)
84	Poloni (Po)	no se sap
85	Àstat (At)	no se sap
86	Radó (Rn)	no se sap
87	Franci (Fr)	no se sap
88	Radi (Ra)	19
89	Actini (Ac)	12
90	Tori (Th)	54
91	Protactini (Pa)	47
92	Urani (U)	27
93	Neptuni (Np)	6
94	Plutoni (Pu)	6
95	Americi (Am)	10
96	Curi (Cm)	no se sap
97	Berkeli (Bk)	no se sap
98	Californi (Cf)	no se sap
99	Einsteini (Es)	no se sap
100	Fermi (Fm)	no se sap
101	Mendelevi (Md)	no se sap
102	Nobelí (No)	no se sap
103	Lawrenci (Lr)	no se sap
104	Rutherfordi (Rf)	no se sap
105	Dubni (Db)	no se sap
106	Seaborgi (Sg)	no se sap
107	Bohri (Bh)	no se sap
108	Hassi (Hs)	no se sap
109	Meitneri (Mt)	no se sap
110	Darmstadtí (Ds)	no se sap
111	Roentgeni (Rg)	no se sap
112	Copernici (Cn)	no se sap
113	Nihoni (Nh)	no se sap
114	Flerovi (Fl)	no se sap
115	Moscovi (Mc)	no se sap
116	Livermori (Lv)	no se sap
117	Tennes (Ts)	no se sap

Nº	Element (símbol)	Conductivitat tèrmica (W/m·K)
118	Oganessó (Og)	no se sap

Radi atòmic (pm)

Radi atòmic aproximat (en picòmetres) segons mesures empíriques o càlculs[5]

Nº	Element (símbol)	Radi atòmic (pm)
1	Hidrogen (H)	25
2	Heli (He)	no se sap
3	Liti (Li)	145
4	Beril·li (Be)	105
5	Bor (B)	85
6	Carboni (C)	70
7	Nitrogen (N)	65
8	Oxigen (O)	60
9	Fluor (F)	50
10	Neó (Ne)	no se sap
11	Sodi (Na)	180
12	Magnesi (Mg)	150
13	Alumini (Al)	125
14	Silici (Si)	110
15	Fòsfor (P)	100
16	Sofre (S)	100
17	Clor (Cl)	100
18	Argó (Ar)	71
19	Potassi (K)	220
20	Calci (Ca)	180
21	Escandi (Sc)	160
22	Titani (Ti)	140
23	Vanadi (V)	135
24	Crom (Cr)	140
25	Manganès (Mn)	140
26	Ferro (Fe)	140
27	Cobalt (Co)	135
28	Níquel (Ni)	135
29	Coure (Cu)	135

Nº	Element (símbol)	Radi atòmic (pm)
30	Zinc (Zn)	135
31	Gal·li (Ga)	130
32	Germani (Ge)	125
33	Arsènic (As)	115
34	Seleni (Se)	115
35	Brom (Br)	115
36	Criptó (Kr)	88
37	Rubidi (Rb)	235
38	Estronci (Sr)	200
39	Itri (Y)	180
40	Zirconi (Zr)	155
41	Niobi (Nb)	145
42	Molibdè (Mo)	145
43	Tecneci (Tc)	135
44	Ruteni (Ru)	130
45	Rodi (Rh)	135
46	Pal·ladi (Pd)	140
47	Argent (Ag)	160
48	Cadmi (Cd)	155
49	Indi (In)	155
50	Estany (Sn)	145
51	Antimoni (Sb)	145
52	Tel·luri (Te)	140
53	Iode (I)	140
54	Xenó (Xe)	108
55	Cesi (Cs)	260
56	Bari (Ba)	215
57	Lantà (La)	195
58	Ceri (Ce)	185
59	Praseodimi (Pr)	185
60	Neodimi (Nd)	185
61	Prometi (Pm)	185
62	Samari (Sm)	185
63	Europi (Eu)	185

Nº	Element (símbol)	Radi atòmic (pm)
64	Gadolini (Gd)	180
65	Terbi (Tb)	175
66	Disprosi (Dy)	175
67	Holmi (Ho)	175
68	Erbi (Er)	175
69	Tul·li (Tm)	175
70	Iterbi (Yb)	175
71	Luteci (Lu)	175
72	Hafni (Hf)	155
73	Tàntal (Ta)	145
74	Tungstè (W)	135
75	Reni (Re)	135
76	Osmi (Os)	130
77	Iridi (Ir)	135
78	Platí (Pt)	135
79	Or (Au)	135
80	Mercuri (Hg)	150
81	Tal·li (Tl)	190
82	Plom (Pb)	180
83	Bismut (Bi)	160
84	Poloni (Po)	190
85	Àstat (At)	no se sap
86	Radó (Rn)	no se sap
87	Franci (Fr)	no se sap
88	Radi (Ra)	215
89	Actini (Ac)	195
90	Tori (Th)	180
91	Protactini (Pa)	180
92	Urani (U)	175
93	Neptuni (Np)	175
94	Plutoni (Pu)	175
95	Americi (Am)	175
96	Curi (Cm)	no se sap
97	Berkeli (Bk)	no se sap

Nº	Element (símbol)	Radi atòmic (pm)
98	Californi (Cf)	no se sap
99	Einsteini (Es)	no se sap
100	Fermi (Fm)	no se sap
101	Mendelevi (Md)	no se sap
102	Nobelí (No)	no se sap
103	Lawrenci (Lr)	no se sap
104	Rutherfordi (Rf)	no se sap
105	Dubni (Db)	no se sap
106	Seaborgi (Sg)	no se sap
107	Bohri (Bh)	no se sap
108	Hassi (Hs)	no se sap
109	Meitneri (Mt)	no se sap
110	Darmstadtí (Ds)	no se sap
111	Roentgeni (Rg)	no se sap
112	Copernici (Cn)	no se sap
113	Nihoni (Nh)	no se sap
114	Flerovi (Fl)	no se sap
115	Moscovi (Mc)	no se sap
116	Livermori (Lv)	no se sap
117	Tennes (Ts)	no se sap
118	Oganessó (Og)	no se sap

Punt de fusió (K)

Temperatura de fusió de cada element (en Kelvin) a pressió estàndard[6]

Nº	Element (símbol)	Punt de fusió (K)
1	Hidrogen (H)	14.01
2	Heli (He)	no se sap
3	Liti (Li)	453.69
4	Beril·li (Be)	1560
5	Bor (B)	2349
6	Carboni (C)	>4000
7	Nitrogen (N)	63.15
8	Oxigen (O)	54.36
9	Fluor (F)	53.53

Nº	Element (símbol)	Punt de fusió (K)
10	Neó (Ne)	24.56
11	Sodi (Na)	370.87
12	Magnesi (Mg)	923
13	Alumini (Al)	933.47
14	Silici (Si)	1687
15	Fòsfor (P)	317.30
16	Sofre (S)	388.36
17	Clor (Cl)	171.6
18	Argó (Ar)	83.80
19	Potassi (K)	336.53
20	Calci (Ca)	1115
21	Escandi (Sc)	1814
22	Titani (Ti)	1941
23	Vanadi (V)	2183
24	Crom (Cr)	2180
25	Manganès (Mn)	1519
26	Ferro (Fe)	1811
27	Cobalt (Co)	1768
28	Níquel (Ni)	1728
29	Coure (Cu)	1357.77
30	Zinc (Zn)	692.88
31	Gal·li (Ga)	302.91
32	Germani (Ge)	1211.40
33	Arsènic (As)	1090
34	Seleni (Se)	453
35	Brom (Br)	265.8
36	Criptó (Kr)	115.79
37	Rubidi (Rb)	312.46
38	Estronci (Sr)	1050
39	Itri (Y)	1799
40	Zirconi (Zr)	2128
41	Niobi (Nb)	2750
42	Molibdè (Mo)	2896
43	Tecneci (Tc)	2430

Nº	Element (símbol)	Punt de fusió (K)
44	Ruteni (Ru)	2607
45	Rodi (Rh)	2237
46	Pal·ladi (Pd)	1828.05
47	Argent (Ag)	1234.93
48	Cadmi (Cd)	594.22
49	Indi (In)	429.75
50	Estany (Sn)	505.08
51	Antimoni (Sb)	903.78
52	Tel·luri (Te)	722.66
53	Iode (I)	386.85
54	Xenó (Xe)	161.40
55	Cesi (Cs)	301.7
56	Bari (Ba)	1000
57	Lantà (La)	1193
58	Ceri (Ce)	1068
59	Praseodimi (Pr)	1208
60	Neodimi (Nd)	1297
61	Prometi (Pm)	1315
62	Samari (Sm)	1345
63	Europi (Eu)	1099
64	Gadolini (Gd)	1585
65	Terbi (Tb)	1629
66	Disprosi (Dy)	1680
67	Holmi (Ho)	1747
68	Erbi (Er)	1795
69	Tul·li (Tm)	1818
70	Iterbi (Yb)	1097
71	Luteci (Lu)	1936
72	Hafni (Hf)	2506
73	Tàntal (Ta)	3290
74	Tungstè (W)	3695
75	Reni (Re)	3459
76	Osmi (Os)	3306
77	Iridi (Ir)	2719

Nº	Element (símbol)	Punt de fusió (K)
78	Platí (Pt)	2041.4
79	Or (Au)	1337.33
80	Mercuri (Hg)	234.3210
81	Tal·li (Tl)	577
82	Plom (Pb)	600.61
83	Bismut (Bi)	544.7
84	Poloni (Po)	527
85	Àstat (At)	575
86	Radó (Rn)	202
87	Franci (Fr)	300
88	Radi (Ra)	973
89	Actini (Ac)	1500
90	Tori (Th)	2023
91	Protactini (Pa)	1841
92	Urani (U)	1405.3
93	Neptuni (Np)	912
94	Plutoni (Pu)	912.5
95	Americi (Am)	1449
96	Curi (Cm)	1613
97	Berkeli (Bk)	1259
98	Californi (Cf)	1173
99	Einsteini (Es)	1133
100	Fermi (Fm)	1800
101	Mendelevi (Md)	1100
102	Nobelí (No)	1100
103	Lawrenci (Lr)	1900
104	Rutherfordi (Rf)	2400
105	Dubni (Db)	no se sap
106	Seaborgi (Sg)	no se sap
107	Bohri (Bh)	no se sap
108	Hassi (Hs)	no se sap
109	Meitneri (Mt)	no se sap
110	Darmstadtí (Ds)	no se sap
111	Roentgeni (Rg)	no se sap

Nº	Element (símbol)	Punt de fusió (K)
112	Copernici (Cn)	no se sap
113	Nihoni (Nh)	no se sap
114	Flerovi (Fl)	no se sap
115	Moscovi (Mc)	no se sap
116	Livermori (Lv)	no se sap
117	Tennes (Ts)	no se sap
118	Oganessó (Og)	no se sap

Densitat (g/cm³)

Densitat a temperatura ambient (en grams per centímetre cúbic)[7]

Nº	Element (símbol)	Densitat (g/cm ³)
1	Hidrogen (H)	8.988e-05
2	Heli (He)	1.785e-04
3	Liti (Li)	0.534
4	Beril·li (Be)	1.85
5	Bor (B)	2.34
6	Carboni (C)	2.267
7	Nitrogen (N)	0.00125
8	Oxigen (O)	0.001429
9	Fluor (F)	0.001696
10	Neó (Ne)	0.0009002
11	Sodi (Na)	0.968
12	Magnesi (Mg)	1.738
13	Alumini (Al)	2.7
14	Silici (Si)	2.329
15	Fòsfor (P)	1.823
16	Sofre (S)	2.07
17	Clor (Cl)	0.0032
18	Argó (Ar)	0.001784
19	Potassi (K)	0.89
20	Calci (Ca)	1.54
21	Escandi (Sc)	2.985
22	Titani (Ti)	4.506
23	Vanadi (V)	6.11

Nº	Element (símbol)	Densitat (g/cm ³)
24	Crom (Cr)	7.15
25	Manganès (Mn)	7.21
26	Ferro (Fe)	7.874
27	Cobalt (Co)	8.9
28	Níquel (Ni)	8.908
29	Coure (Cu)	8.96
30	Zinc (Zn)	7.14
31	Gal·li (Ga)	5.91
32	Germani (Ge)	5.323
33	Arsènic (As)	5.727
34	Seleni (Se)	4.81
35	Brom (Br)	3.103
36	Criptó (Kr)	0.003749
37	Rubidi (Rb)	1.532
38	Estronci (Sr)	2.64
39	Itri (Y)	4.472
40	Zirconi (Zr)	6.52
41	Niobi (Nb)	8.58
42	Molibdè (Mo)	10.28
43	Tecneci (Tc)	11.49
44	Ruteni (Ru)	12.45
45	Rodi (Rh)	12.41
46	Pal·ladi (Pd)	12.02
47	Argent (Ag)	10.49
48	Cadmi (Cd)	8.65
49	Indi (In)	7.31
50	Estany (Sn)	7.265
51	Antimoni (Sb)	6.697
52	Tel·luri (Te)	6.24
53	Iode (I)	4.933
54	Xenó (Xe)	0.005894
55	Cesi (Cs)	1.93
56	Bari (Ba)	3.65
57	Lantà (La)	6.16

Nº	Element (símbol)	Densitat (g/cm ³)
58	Ceri (Ce)	6.77
59	Praseodimi (Pr)	6.48
60	Neodimi (Nd)	7.0
61	Prometi (Pm)	7.2
62	Samari (Sm)	7.54
63	Europi (Eu)	6.16
64	Gadolini (Gd)	7.89
65	Terbi (Tb)	8.25
66	Disprosi (Dy)	8.56
67	Holmi (Ho)	8.78
68	Erbi (Er)	9.05
69	Tul·li (Tm)	9.32
70	Iterbi (Yb)	6.97
71	Luteci (Lu)	9.84
72	Hafni (Hf)	13.31
73	Tàntal (Ta)	16.69
74	Tungstè (W)	19.25
75	Reni (Re)	21.02
76	Osmi (Os)	22.61
77	Iridi (Ir)	22.65
78	Platí (Pt)	21.45
79	Or (Au)	19.32
80	Mercuri (Hg)	13.55
81	Tal·li (Tl)	11.85
82	Plom (Pb)	11.34
83	Bismut (Bi)	9.8
84	Poloni (Po)	9.2
85	Àstat (At)	no se sap
86	Radó (Rn)	0.00923
87	Franci (Fr)	no se sap
88	Radi (Ra)	5.5
89	Actini (Ac)	10.07
90	Tori (Th)	11.72
91	Protactini (Pa)	15.37

Nº	Element (símbol)	Densitat (g/cm ³)
92	Urani (U)	18.97
93	Neptuni (Np)	20.45
94	Plutoni (Pu)	19.74
95	Americi (Am)	13.67
96	Curi (Cm)	13.51
97	Berkeli (Bk)	13.25
98	Californi (Cf)	15.1
99	Einsteini (Es)	no se sap
100	Fermi (Fm)	no se sap
101	Mendelevi (Md)	no se sap
102	Nobelí (No)	no se sap
103	Lawrenci (Lr)	no se sap
104	Rutherfordi (Rf)	no se sap
105	Dubni (Db)	no se sap
106	Seaborgi (Sg)	no se sap
107	Bohri (Bh)	no se sap
108	Hassi (Hs)	no se sap
109	Meitneri (Mt)	no se sap
110	Darmstadtí (Ds)	no se sap
111	Roentgeni (Rg)	no se sap
112	Copernici (Cn)	no se sap
113	Nihoni (Nh)	no se sap
114	Flerovi (Fl)	no se sap
115	Moscovi (Mc)	no se sap
116	Livermori (Lv)	no se sap
117	Tennes (Ts)	no se sap
118	Oganessó (Og)	no se sap

[1] Electronegativities of the elements (data page) - Wikipedia

[https://en.wikipedia.org/wiki/Electronegativities_of_the_elements_\(data_page\)](https://en.wikipedia.org/wiki/Electronegativities_of_the_elements_(data_page))

[2] undefined of all the elements in the Periodic Table | Dynamic Interactive Periodic Table

<https://www.schoolmykids.com/learn/periodic-table/oxidation-states-of-all-the-elements>

[3] Electrical Conductivity for all the elements in the Periodic Table

<https://periodictable.com/Properties/A/ElectricalConductivity.an.html>

[4] Thermal Conductivity for all the elements in the Periodic Table

<https://periodictable.com/Properties/A/ThermalConductivity.an.html>

[5] Atomic radii of the elements (data page) - Wikipedia

[https://en.wikipedia.org/wiki/Atomic_radii_of_the_elements_\(data_page\)](https://en.wikipedia.org/wiki/Atomic_radii_of_the_elements_(data_page))

[6] Molar ionization energies of the elements - Wikipedia

https://en.wikipedia.org/wiki/Molar_ionization_energies_of_the_elements

[7] List of chemical elements - Wikipedia

https://en.wikipedia.org/wiki/List_of_chemical_elements