

TAULA PERIÒDICA DELS ELEMENTS

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H hidrogen 1,008																	2 He heli 4,0026
2	3 Li liti 6,94	4 Be berili 9,0122											5 B bor 10,81	6 C carbono 12,011	7 N nitrogen 14,007	8 O oxigen 15,999	9 F flúor 18,9984	10 Ne neó 20,1797
3	11 Na sodi 22,9898	12 Mg magnesi 24,305											13 Al alumini 26,9815	14 Si silici 28,085	15 P fòsfor 30,9738	16 S sofre 32,06	17 Cl clor 35,45	18 Ar argó 39,948
4	19 K potassi 39,0983	20 Ca calci 40,078	21 Sc escandi 44,9559	22 Ti titani 47,867	23 V vanadi 50,9415	24 Cr crom 51,9961	25 Mn manganés 54,9380	26 Fe ferro 55,845	27 Co cobalt 58,9332	28 Ni níquel 58,6934	29 Cu coure 63,546	30 Zn zinc 65,38	31 Ga gali 69,723	32 Ge germani 72,630	33 As arsenic 74,9216	34 Se seleni 78,971	35 Br brom 79,904	36 Kr criptó 83,798
5	37 Rb rubidi 85,4678	38 Sr estronci 87,62	39 Y itri 88,9058	40 Zr zircon 91,224	41 Nb niobi 92,9064	42 Mo molibdè 95,95	43 Tc tecneci (97)	44 Ru ruteni 101,07	45 Rh rodi 102,9055	46 Pd paladi 106,42	47 Ag plata 107,8682	48 Cd cadmi 112,414	49 In indi 114,818	50 Sn estany 118,710	51 Sb antimoni 121,760	52 Te teluri 127,60	53 I yodo 126,9045	54 Xe xenó 131,293
6	55 Cs cesi 132,9055	56 Ba bari 137,327	57-71 La-Lu	72 Hf hafni 178,49	73 Ta tàntal 180,9479	74 W volfram 183,84	75 Re reni 186,207	76 Os osni 190,23	77 Ir iridi 192,217	78 Pt platí 195,084	79 Au or 196,9666	80 Hg mercuri 200,592	81 Tl tali 204,38	82 Pb plom 207,2	83 Bi bismut 208,9804	84 Po poloni (209)	85 At astat (210)	86 Rn radó (222)
7	87 Fr franci (223)	88 Ra radi (226)	89-103 Ac-Lr	104 Rf rutherfordi (267)	105 Db dubni (268)	106 Sg seaborgi (269)	107 Bh bohri (270)	108 Hs hassi (269)	109 Mt meitneri (277)	110 Ds darmstadtí (281)	111 Rg roentgeni (282)	112 Cn copernici (285)	113 Nh nihoni (286)	114 Fl flerovi (290)	115 Mc moscovi (290)	116 Lv livermori (293)	117 Ts tennes (294)	118 Og oganesó (294)

número atòmic
Número de protons del nucli atòmic de l'element. Coincidix en el número d'electrons de l'àtom quan és neutre.

símbol
nom

6 12,011

C
carbono

massa atòmica relativa
El valor donat per a cada element és la mijana ponderada de les masses atòmiques dels diferents isòtops o, per als elements més inestables, la de l'isòtop més estable entre parèntesis.

6	57 La lanta 136,9055	58 Ce ceri 140,116	59 Pr praseodimi 140,9077	60 Nd neodimi 144,242	61 Pm prometi (145)	62 Sm samari 150,36	63 Eu europi 151,964	64 Gd gadolini 157,25	65 Tb terbi 158,9254	66 Dy disprosi 162,500	67 Ho holmí 164,9303	68 Er erbi 167,259	69 Tm tuli 168,9342	70 Yb iterbi 173,045	71 Lu luteci 174,9668
7	89 Ac actini (227)	90 Th tori 232,0377	91 Pa protactini 231,0359	92 U urani 238,0289	93 Np neptuni (237)	94 Pu plutoni (244)	95 Am americ (243)	96 Cm curi (247)	97 Bk berqueli (247)	98 Cf californi (251)	99 Es einsteiní (252)	100 Fm fermi (257)	101 Md mendelevi (258)	102 No nobeli (259)	103 Lr laurenci (262)

■ Bloc s ■ Bloc p
■ Bloc d ■ Bloc f

● Sòlit ● Gas
● Líquid ● Sintètic