

Taldea → Periodoa ↓	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H hidrogenoa 1,0							Zenbaki atomikoa 26 Fe burdina	Masa atomikoa 55,8									2 He helioa 4,0
2	3 Li litioa 6,9	4 Be berilioa 9,0											5 B boroa 10,8	6 C karbonoa 12,0	7 N nitrogenoa 14,0	8 O oxigenoa 16,0	9 F fluorra 19,0	10 Ne neona 20,1
3	11 Na sodioa 23,0	12 Mg magnesioa 24,3											13 Al aluminioa 27,0	14 Si silizioa 28,0	15 P fosforoa 31,0	16 S sufrea 32	17 Cl kloroa 35,5	18 Ar argona 39,9
4	19 K potasioa 39,1	20 Ca kaltzioa 40,0	21 Sc eskandioa 44,9	22 Ti titanioa 47,9	23 V banadioa 50,9	24 Cr kromoa 52,0	25 Mn manganesoa 55,0	26 Fe burdina 55,8	27 Co kobaltoa 58,9	28 Ni nikela 58,7	29 Cu kobrea 63,5	30 Zn zinka 65,4	31 Ga galioa 69,7	32 Ge germanioa 72,6	33 As arsenikoa 74,9	34 Se selenioa 78,9	35 Br bromoa 79,9	36 Kr kriptona 83,8
5	37 Rb rubidioa 85,5	38 Sr estrontzioa 87,6	39 Y itrioa 88,9	40 Zr zirkonioa 91,2	41 Nb niobioa 92,9	42 Mo molibdenoa 95,9	43 (99) Tc teknizioa	44 Ru rutenioa 101,1	45 Rh rodioa 102,9	46 Pd paladioa 106,4	47 Ag zilarra 107,9	48 Cd kadmioa 112,4	49 In indioa 114,8	50 Sn eztainua 118,7	51 Sb antimonioa 121,7	52 Te telurioa 127,6	53 I iodoa 126,9	54 Xe xenona 131,3
6	55 Cs zesioa 132,9	56 Ba barioa 137,3	* Lu lutezioa 174,9	72 Hf hafnioa 178,5	73 Ta tantaloa 180,9	74 W wolfram(io)a 183,8	75 Re renioa 186,2	76 Os osmioa 190,2	77 Ir iridioa 192,2	78 Pt -platinioa 195,1	79 Au urrea 197,0	80 Hg merkurioa 200,5	81 Tl talioa 204,3	82 Pb beruna 207,2	83 Bi bismutoa 209,0	84 (210) Po polonioa	85 (210) At astaloa	86 (222) Rn radona
7	87 Fr frantzioa (223)	** Ra radioa (226)	** Lr lawrentzioa (257)	104 (257) Rf rutherfordioa	105 (260) Db dubnioa	106 (263) Sg seaborgioa	107 (262) Bh bohrioa	108 (265) Hs hassioa	109 (268) Mt meitnerioa	110 (269) Ds darmstadtioa	111 (272) Rg roentgenioa	112 (277) Uub ununbioa	113 Uut ununtrioa	114 (285) Uuq ununkuadioa	115 Uup ununpentioa	116 (289) Uuh ununhexioa	117 Uus ununseptioa	118 (293) Uuo ununoktioa

*Lantanoideak

57 La lantanoa 138,9	58 Ce zerioa 140,1	59 Pr praseodimioa 140,9	60 Nd neodimioa 144,2	61 (147) Pm prometioa	62 Sm samarioa 150,3	63 Eu eurcipoa 151,9	64 Gd gadolinioa 157,2	65 Tb terbioa 158,9	66 Dy disproasioa 162,5	67 Ho holmioa 164,9	68 Er erbioa 167,3	69 Tm tulioa 168,9	70 Yb iterbioa 173,0
-------------------------------	-----------------------------	-----------------------------------	--------------------------------	--------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	---------------------------------	------------------------------	----------------------------------	------------------------------	-----------------------------	-----------------------------	-------------------------------

**Aktinoideak

89 Ac aktinioa (227)	90 Th torioa 232,0	91 (231) Pa protaktinioa	92 U urania 238,0	93 (237) Np neptunioa	94 (242) Pu plutonioa	95 (243) Am amerizioa	96 (247) Cm curioa	97 (249) Bk berkelioa	98 (251) Cf kalifornioa	99 (254) Es einsteinioa	100 (253) Fm fermioa	101 (256) Md mendelebioa	102 (254) No nobelioa
-------------------------------	-----------------------------	-----------------------------------	----------------------------	--------------------------------	--------------------------------	--------------------------------	-----------------------------	--------------------------------	----------------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------	--------------------------------

Serie kimikoak (hondo-kolorea)

Metal alkalinoak	Metal lurralkalinoak	Lantanoideak	Aktinoideak	Trantsizio-metalak
Metalak	Metaloideak	Ez-metalak	Halogenoak	Gas nobleak

Agerpen naturala (gelaxkaren aldeak lerroaren izaera)

Lurra baino zaharraoak diren isotopoak ditu (iatorrizko elementuak)
Beste elementu baten erradioaktibitate naturalaren desintegrazio-produktuak dira
Naturan ez daudenak (elementu sintetikokoak)