Tabla periódica de los elementos

P	Grupo 1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H hidrógeno 1,0080																	2 He helio 4,0026
2	3 Li litio 6,94	4 Be berilio 9,0122											5 B boro 10,81	6 C carbono 12,011	7 N nitrógeno 14,007	8 O oxígeno 15,999	9 F flúor 18,998	10 Ne neón 20,180
3	11 Na sodio 22,990	12 Mg magnesio 24,305											13 Al aluminio 26,982	14 Si silicio 28,085	15 P fósforo 30,974	16 S azufre 32,06	17 Cl cloro 35,45	18 Ar argón 39,95
4	19 K potasio 39,098	20 Ca calcio 40,078	21 Sc escandio 44,956	22 Ti titanio 47,867	23 V vanadio 50,942	24 Cr cromo 51,996	25 Mn manganeso 54,938	26 Fe hierro 55,845	27 Co cobalto 58,933	28 Ni níquel 58,693	29 Cu cobre 63,546	30 Zn zinc 65,38	31 Ga galio 69,723	32 Ge germanio 72,630	33 As arsénico 74,922	34 Se selenio 78,971	35 Br bromo 79,904	36 Kr criptón 83,798
5	37 Rb rubidio 85,468	38 Sr estroncio 87,62	39 Y itrio 88,906	40 Zr circonio 91,224	41 Nb niobio 92,906	42 Mo molibdeno 95,95	43 Tc tecnecio [97]	44 Ru rutenio 101,07	45 Rh rodio 102,91	46 Pd paladio 106,42	47 Ag plata 107,87	48 Cd cadmio 112,41	49 In indio 114,82	50 Sn estaño 118,71	51 Sb antimonio 121,76	52 Te telurio 127,60	53 I yodo 126,90	54 Xe xenón 131,29
6	55 Cs cesio 132,91	56 Ba bario 137,33	57–71	72 Hf hafnio 178,49	73 Ta tantalio 180,95	74 W wolframio 183,84	75 Re renio 186,21	76 Os osmio 190,23	77 Ir iridio 192,22	78 Pt platino 195,08	79 Au oro 196,97	80 Hg mercurio 200,59	81 Tl talio 204,38	82 Pb plomo 207,2	83 Bi bismuto 208,98	84 Po polonio [209]	85 At astato [210]	86 Rn radón [222]
7	87 Fr francio [223]	88 Ra radio [226]	89–103	104 Rf rutherfordio [267]	105 Db dubnio [268]	106 Sg seaborgio [269]	107 Bh bohrio [270]	108 Hs hasio [269]	109 Mt meitnerio [277]	110 Ds darmstatio [281]	111 Rg roentgenio [282]	112 Cn copernicio [285]	113 Nh nihonio [286]	114 Fl flerovio [290]	115 Mc moscovio [290]	116 Lv livermorio [293]	117 Ts téneso [294]	118 Og oganesón [294]

Cómo leer cada casilla

Número atómico · símbolo · nombre · peso atómico abreviado.

Entre corchetes aparece el número másico de un isótopo de referencia.

- Alcalinos
- Alcalinotérreos
- Halógenos
- Gases nobles

Lantánidos	57 La lantano 138,91	58 Ce cerio 140,12	59 Pr praseodimio 140,91	60 Nd neodimio 144,24	61 Pm prometio [145]	62 Sm samario 150,36	63 Eu europio 151,96	64 Gd gadolinio 157,25	65 Tb terbio 158,93	66 Dy disprosio 162,50	67 Ho holmio 164,93	68 Er erbio 167,26	69 Tm tulio 168,93	70 Yb iterbio 173,05	71 Lu lutecio 174,97
Actínidos	89 Ac actinio [227]	90 Th torio 232,04	91 Pa protactinio 231,04	92 U uranio 238,03	93 Np neptunio [237]	94 Pu plutonio [244]	95 Am americio [243]	96 Cm curio [247]	97 Bk berkelio [247]	98 Cf californio [251]	99 Es einstenio [252]	100 Fm fermio [257]	101 Md mendelevio [258]	102 No nobelio [259]	103 Lr lawrencio [262]

Estado físico A 25 °C y 1 atm, el bromo y el mercurio son líquidos. El hidrógeno y el oxígeno son gases.

Origen «Sintético» indica cómo se obtiene un elemento. Un ejemplo es el oganesón, sintetizado en laboratorio.

Datos numéricos y símbolos según la tabla de la IUPAC del 4 de mayo de 2022. P indica el periodo.