

## TABLA DE MASAS ATÓMICAS (IUPAC, 2015)

Número atómico	Símbolo	Nombre	Masa atómica	Número atómico	Símbolo	Nombre	Masa atómica
1	H	Hidrógeno	1'008 <sup>3,6</sup>	31	Ga	Galio	69'723(1)
2	He	Helio	4'002 602(2) <sup>1,2</sup>	32	Ge	Germanio	72'630(8)
3	Li	Litio	6'94 <sup>3,6</sup>	33	As	Arsénico	74'921 595(6)
4	Be	Berilio	9'012 1831(5)	34	Se	Selenio	78'971(8)
5	B	Boro	10'81 <sup>3,6</sup>	35	Br	Bromo	79'904 <sup>6</sup>
6	C	Carbono	12'011 <sup>6</sup>	36	Kr	Kriptón	83'798(2) <sup>1,3</sup>
7	N	Nitrógeno	14'007 <sup>6</sup>	37	Rb	Rubidio	85'4678(3) <sup>1</sup>
8	O	Oxígeno	15'999 <sup>6</sup>	38	Sr	Estroncio	87'62(1) <sup>1,2</sup>
9	F	Flúor	18'998 403 163(6)	39	Y	Itrio	88'905 84(2)
10	Ne	Neón	20'1797(6) <sup>1,3</sup>	40	Zr	Circonio	91'224(2) <sup>1</sup>
11	Na	Sodio	22'989 769 28(2)	41	Nb	Niobio	92'906 37(2)
12	Mg	Magnesio	24'305 <sup>6</sup>	42	Mo	Molibdeno	95'95(1) <sup>1</sup>
13	Al	Aluminio	26'981 5385(7)	43	Tc	Tecnecio	[97] <sup>4</sup>
14	Si	Silicio	28'085 <sup>6</sup>	44	Ru	Rutenio	101'07(2) <sup>1</sup>
15	P	Fósforo	30'973 761 998(5)	45	Rh	Rodio	102'905 50(2)
16	S	Azufre	32'06 <sup>6</sup>	46	Pd	Paladio	106'42(1) <sup>1</sup>
17	Cl	Cloro	35'45 <sup>3,6</sup>	47	Ag	Plata	107'8682(2) <sup>1</sup>
18	Ar	Argón	39'948(1) <sup>1,2</sup>	48	Cd	Cadmio	112'414(4) <sup>1</sup>
19	K	Potasio	39'0983(1)	49	In	Indio	114'818(1)
20	Ca	Calcio	40'078(4)	50	Sn	Estaño	118'710(7) <sup>1</sup>
21	Sc	Escandio	44'955 908(5)	51	Sb	Antimonio	121'760(1) <sup>1</sup>
22	Ti	Titanio	47'867(1)	52	Te	Teluro	127'60(3) <sup>1</sup>
23	V	Vanadio	50'9415(1)	53	I	Yodo	126'904 47(3)
24	Cr	Cromo	51'9961(6)	54	Xe	Xenón	131'293(6) <sup>1,3</sup>
25	Mn	Manganeso	54'938 044(3)	55	Cs	Cesio	132'905 451 96(6)
26	Fe	Hierro	55'845(2)	56	Ba	Bario	137'327(7)
27	Co	Cobalto	58'933 194(4)	57	La	Lantano	138'905 47(7) <sup>1</sup>
28	Ni	Níquel	58'6934(4) <sup>2</sup>	58	Ce	Cerio	140'116(1) <sup>1</sup>
29	Cu	Cobre	63'546(3) <sup>2</sup>	59	Pr	Praseodimio	140'907 66(2)
30	Zn	Zinc	65'38(2) <sup>2</sup>	60	Nd	Neodimio	144'242(3) <sup>1</sup>

61	Pm	Prometio	[145] <sup>5</sup>	90	Th	Torio	232'0377(4) <sup>1,4</sup>
62	Sm	Samario	150'36(2) <sup>1</sup>	91	Pa	Protactinio	231'035 88(2) <sup>4</sup>
63	Eu	Europio	151'964(1) <sup>1</sup>	92	U	Uranio	238'028 91(3) <sup>1,3,4</sup>
64	Gd	Gadolinio	157'25(3) <sup>1</sup>	93	Np	Neptunio	[237] <sup>4</sup>
65	Tb	Terbio	158'925 35(2)	94	Pu	Plutonio	[244] <sup>4</sup>
66	Dy	Disproσιο	162'500(1) <sup>1</sup>	95	Am	Americio	[243] <sup>4</sup>
67	Ho	Holmio	164'930 33(2)	96	Cm	Curio	[247] <sup>4</sup>
68	Er	Erbio	167'259(3) <sup>1</sup>	97	Bk	Berkelio	[247] <sup>4</sup>
69	Tm	Tulio	168'934 22(2)	98	Cf	Californio	[251] <sup>4</sup>
70	Yb	Iterbio	173'045(10) <sup>1</sup>	99	Es	Einsteinio	[252] <sup>4</sup>
71	Lu	Lutecio	174'9668(1) <sup>1</sup>	100	Fm	Fermio	[257] <sup>4</sup>
72	Hf	Hafnio	178'49(2)	101	Md	Mendelevio	[258] <sup>4</sup>
73	Ta	Tántalo	180'947 88(2)	102	No	Nobelio	[259] <sup>4</sup>
74	W	Tungsteno	183'84(1)	103	Lr	Laurencio	[262] <sup>4</sup>
75	Re	Renio	186'207(1)	104	Rf	Rutherfordio	[267] <sup>4</sup>
76	Os	Osmio	190'23(3) <sup>1</sup>	105	Db	Dubnio	[270] <sup>4</sup>
77	Ir	Iridio	192'217(3)	106	Sg	Seaborgio	[269] <sup>4</sup>
78	Pt	Platino	195'084(9)	107	Bh	Bohrio	[270] <sup>4</sup>
79	Au	Oro	196'966 569(5)	108	Hs	Hassio	[270] <sup>4</sup>
80	Hg	Mercurio	200'592(3)	109	Mt	Meitnerio	[278] <sup>4</sup>
81	Tl	Talio	204'38 <sup>6</sup>	110	Ds	Darmstadio	[281] <sup>4</sup>
82	Pb	Plomo	207'2(1) <sup>1,2</sup>	111	Rg	Roentgenio	[281] <sup>4</sup>
83	Bi	Bismuto	208'980 40(1)	112	Cn	Copernicio	[285] <sup>4</sup>
84	Po	Polonio	[209] <sup>4</sup>	113	Nh	Nihonio	[286] <sup>4,5</sup>
85	At	Astato	[210] <sup>4</sup>	114	Fl	Flerovio	[289] <sup>4,5</sup>
86	Rn	Radón	[222] <sup>4</sup>	115	Mc	Moscovium	[289] <sup>4,5</sup>
87	Fr	Francio	[223] <sup>4</sup>	116	Lv	Livermorio	[293] <sup>4,5</sup>
88	Ra	Radio	[226] <sup>4</sup>	117	Ts	Tenessino	[293] <sup>4,5</sup>
89	Ac	Actinio	[227] <sup>4</sup>	118	Og	Oganesón	[294] <sup>4,5</sup>

1. Se conocen muestras geológicas con una variabilidad isotópica inusual, en las que la incertidumbre es mayor de la indicada.
2. El rango de las proporciones isotópicas de los materiales normales terrestres no permite el cálculo de valores más precisos.
3. Pueden advertirse desviaciones sustanciales en la masa atómica debido a variaciones isotópicas en los materiales comercializados.
4. Elementos inestables, en los que se ofrece la masa atómica del isótopo de vida más larga, salvo en los elementos Th, Pa y U, en los que se ofrece una masa atómica pues presentan una composición isotópica terrestre típica.
5. Los nombres y los símbolos de estos elementos son propuestas todavía en revisión.
6. Estos elementos tienen dos o más isótopos estables. Existen valores tabulados las masas atómicas de estos elemento en función de su origen o procedencia.