

73 Ta 5 B 57 La 15 P 68 Er 53 I 8 O 1 D 53 I 20 Ca

DE LOS ELEMENTOS

PERÍODO 1 2 3 4 5 6 7

GRUPO 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18

COLOR FONDO (referencias al final)

COLOR LETRA

- NEGRO >>> GAS
- CELESTE >>> LÍQUIDO
- BLANCO >>> SÓLIDO

a 298 K

NÚMERO ATÓMICO (Z)

ELEMENTO ARTIFICIAL

ELEMENTO RADIATIVO

SÍMBOLO (nombres al dorso)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1	H																He	
2	Li	Be															Ne	
3	Na	Mg															Ar	
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	Cs	Ba	Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	Fr	Ra	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

6 LANTÁNIDOS (58-70)

7 ACTÍNIDOS (90-102)

57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb
89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No



www.isabato.edu.ar

METALES ALCALINOS
 METALES ALCALINOTÉRREOS
 METALES DE TRANSICIÓN
 GRUPO DEL B
 GRUPO DEL C
 GRUPO DEL N
 CALCÓGENOS
 HALÓGENOS
 GASES NOBLES
 ELEMENTOS DE TRANSICIÓN INTERNA



DE LOS ELEMENTOS

@institutosabato



Símbolo	Z	Nombre	Masa atómica (u)*	Símbolo	Z	Nombre	Masa atómica (u)*	Símbolo	Z	Nombre	Masa atómica (u)*
Ac	89	Actinio	[227]	F	9	Flúor	18,998403162(5)	Os	76	Osmio	190,23(3)
Al	13	Aluminio	26,981 5384(3)	P	15	Fósforo	30,973761998(5)	O	8	Oxígeno	15,999
Am	95	Americio	[243]	Fr	87	Francio	[223]	Pd	46	Paladio	106,42(1)
Sb	51	Antimonio	121,760(1)	Gd	64	Gadolinio	157,25(3)	Ag	47	Plata	107,8682(2)
Ar	18	Argón	39,948(1)	Ga	31	Galio	69,723(1)	Pt	78	Platino	195,084(9)
As	33	Arsénico	74,921 595(6)	Ge	32	Germanio	72,630(8)	Pb	82	Plomo	207,2(1)
At	85	Astato	[210]	Hf	72	Hafnio	178,486(6)	Pu	94	Plutonio	[244]
S	16	Azufre	32,06	Hs	108	Hassio	[270]	Po	84	Polonio	[209]
Ba	56	Bario	137,327(7)	He	2	Helio	4,002602(2)	K	19	Potasio	39,0983(1)
Be	4	Berilio	9,012 1831(5)	H	1	Hidrógeno	1,008	Pr	59	Praseodimio	140,90766(1)
Bk	97	Berkelio	[247]	Fe	26	Hierro	55,845(2)	Pm	61	Prometio	[145]
Bi	83	Bismuto	208,98040(1)	Ho	67	Holmio	164,930329(5)	Pa	91	Protactinio	231,03588(1)
Bh	107	Bohrio	[270]	In	49	Indio	[114,818(1)]	Ra	88	Radio	[226]
B	5	Boro	10,81	I	53	Iodo	126,90447(3)	Rn	86	Radón	[222]
Br	35	Bromo	79,904(1)	Ir	77	Iridio	192,217(3)	Re	75	Renio	186,207(1)
Cd	48	Cadmio	112,414(4)	Yb	70	Iterbio	173,045(10)	Rh	45	Rodio	102,90549(2)
Ca	20	Calcio	40,078(4)	Y	39	Itrio	88,905838(2)	Rg	111	Roentgenio	[281]
Cf	98	Californio	[251]	Kr	36	Kriptón	[83,798(2)]	Rb	37	Rubidio	85,4678(3)
C	6	Carbono	12,011	La	57	Lantano	138,90547(7)	Ru	44	Rutenio	101,07(2)
Ce	58	Cerio	140,116(1)	Lr	103	Lawrencio	[262]	Rf	104	Rutherfordio	[267]
Cs	55	Cesio	132,90545196(6)	Li	3	Litio	6,94	Sm	62	Samario	150,36(2)
Zn	30	Cinc	65,38(2)	Lv	116	Livermorio	[293]	Sg	106	Seaborgio	[269]
Zr	40	Circonio	91,224(2)	Lu	71	Lutecio	174,9668(1)	Se	34	Selenio	78,971(8)
Cl	17	Cloro	35,45	Mg	12	Magnesio	24,305	Si	14	Silicio	28,085
Co	27	Cobalto	58,933194(3)	Mn	25	Manganeso	54,938043(2)	Na	11	Sodio	22,98976928(2)
Cu	29	Cobre	63,546(3)	Mt	109	Meitnerio	[278]	Tl	81	Talio	204,38
Cn	112	Copernicio	[285]	Md	101	Mendelevio	[258]	Ta	73	Tantalio	180,94788(2)
Cr	24	Cromo	51,9961(6)	Hg	80	Mercurio	200,592(3)	Tc	43	Tecnecio	[97]
Cm	96	Curio	[247]	Mo	42	Molibdeno	[95,95(1)]	Te	52	Telurio	127,60(3)
Ds	110	Darmstadtio	[281]	Mc	115	Moscovio	[288]	Tb	65	Terbio	158,92535(2)
Dy	66	Disprosidio	162,500(1)	Nd	60	Neodimio	144,242(3)	Ts	117	Téneso	[293]
Db	105	Dubnio	[270]	Ne	10	Neón	20,1797(6)	Ti	22	Titanio	47,867(1)
Es	99	Einsteinio	[252]	Np	93	Neptunio	[237]	Th	90	Torio	232,0377(4)
Er	68	Erbio	167,259(3)	Nh	113	Nihonio	[286]	Tm	69	Tulio	168,934219(5)
Sc	21	Escandio	44,955907(4)	Nb	41	Niobio	92,90637(1)	W	74	Tungsteno	183,84(1)
Sn	50	Estaño	118,710(7)	Ni	28	Níquel	58,6934(4)	U	92	Uranio	238,02891(3)
Sr	38	Estroncio	87,62(1)	N	7	Nitrógeno	14,007	V	23	Vanadio	50,9415(1)
Eu	63	Europio	151,964(1)	No	102	Nobelio	[259]	Xe	54	Xenón	131,293(6)
Fm	100	Fermio	[257]	Og	118	Oganesón	[294]				
Fl	114	Flerovio	[289]	Au	79	Oro	196,966570(4)				

FUENTES Y NOTAS

IUPAC:
Masas atómicas año 2021
(<https://iupac.qmul.ac.uk/AtWt/>)

Las masas atómicas relativas representan el promedio "pesado" según la abundancia natural del elemento en la corteza terrestre.

Los dígitos entre paréntesis indican la primera cifra incierta.

Los números entre corchetes representan el número de masa (A) del isótopo radiactivo de más larga vida media.

Los elementos 113, 115, 117 y 118, Nihonio, Moscovio, Téneso y Oganesón recibieron sus nombres oficiales en 2016.
(<https://doi.org/10.1515/pac-2016-0501>)

Los isótopos del hidrógeno A=2 y A=3 se denominan Deuterio (D) y Tritio (T), respectivamente.

* La unidad de masa atómica (u) se define como la 1/12 parte de la masa atómica del isótopo ¹²C.