

Tabla periódica de los elementos Actualizada

Dejando Huella en América

Fax: (4) 571 00 52) • edimads_7@hotmail.com ® REG. MERC. 21.273750-1



Las tablas de Moises

Grupo IA

1	H
Hidrógeno	
-252.7 1.0079	
-259.2 1	
0.071	
1s ¹	

Tabla de isótopos Radioactivos

Se ha indicado en color azul la masa atómica de los isótopos radioactivos más estables. La vida media se expresa entre paréntesis, siendo s, m, h, d y a, respectivamente, segundos, minutos, horas, días y años. Los símbolos que describen la forma de desintegración y la radiación resultante son los siguientes:

α Partícula alfa
β⁻ partícula beta
β⁺ positrón
K Captación de electrones-K
L Captación de electrones-L
F Fisión espontánea
γ Rayo gamma
e Conversión electrónica interna

3	Li
Litio	
1330 6.939	
180.5 1	
0.53	
1s ² 2s ¹	

4	Be
Berilio	
2770 9.0122	
1277 2	
1.85	
1s ² 2s ²	

11	Na
Sodio	
892 22.989	
97.8 1	
0.97	
Ne 3s ¹	

12	Mg
Magnesio	
1107 24.312	
650 2	
1.74	
Ne 3s ²	

19	K
Potasio	
760 39.102	
63.7 1	
0.86	
Ar 4s ¹	

20	Ca
Calcio	
1440 40.08	
2730 2	
1.55	
Ar 4s ²	

37	Rb
Rubidio	
688 85.47	
38.9 1	
1.53	
Kr 5s ¹	

38	Sr
Estroncio	
1380 87.62	
768 2	
2.6	
Kr 5s ²	

55	Cs
Cesio	
690 132.90	
28.7 1	
1.90	
Xe 6s ¹	

56	Ba
Bario	
1640 137.34	
714 2	
3.5	
Xe 6s ²	

87	Fr
Francio	
(27)	
1	
700	
5.0	
Rn 7s ¹	

88	Ra
Radio	
226	
2	
1050	
5.0	
Rn 7s ²	

119	Pi
Plutonio	
269	
3.2	
4.54.3	
11.7	
5f 14 6d ⁷ 7s ²	

120	Da
Darwanzio	
272	
3	
265	
19.5	
5f 14 6d ⁷ 7s ²	

58	Ce
Cerio	
3468 140.12	
795 3.4	
6.67	
Xe 4f ¹ 5d ¹ 6s ²	

59	Pr
Praseodimio	
3127 140.90	
935 3.4	
6.77	
Xe 4f ¹ 5d ¹ 6s ²	

90	Th
Torio	
3850 232.03	
1750 4	
15.4	
Rn 5f 6d ⁷ 7s ²	

91	Pa
Protactinio	
(231)	
231	
5.4	
1132 6.54.3	
19.07	
Rn 5f 6d ⁷ 7s ²	

Ac	227 (22a)β, α
Ag	110 (24a)β, γ
Am	241 (48a)α, γ, e
Ce	141 (32d)β, γ
Co	59 (45d)β, γ
Cr	246 (35h)β, γ, e
As	76 (26,7h)β, γ
At	210 (8,3h)α, γ, e
Au	198 (2,69d)β, γ
Ba	131 (12d)β, γ
Bi	210 (5d)β, γ
Bk	246 (4,0d)α, γ, e
Br	82 (36h)β, γ
C	14 (570a)β, γ

Ca	41 (8x10 ⁴ a)K
Cd	115 (43d)β, γ
Ce	141 (32d)β, γ
Co	59 (45d)β, γ
Cr	246 (35h)β, γ, e
As	76 (26,7h)β, γ
At	210 (8,3h)α, γ, e
Au	198 (2,69d)β, γ
Ba	131 (12d)β, γ
Bi	210 (5d)β, γ
Bk	246 (4,0d)α, γ, e
Br	82 (36h)β, γ
C	14 (570a)β, γ

Es	253 (20d)α, γ, FE
Eu	154 (16a)β, γ
Fe	56 (2,6a)K
Fr	223 (22m)β, γ, α
Gd	157 (8,0d)β, γ
Hf	181 (45d)β, γ, e
Hg	197 (69h)K, γ, e
Ho	166 (27,3h)β, γ
No	251 (1a)α
Lu	176 (10 ⁴ a)β, γ, K
Lw	256 (8a)α
Md	256 (90m)K, FE
Na	22 (2,6a)β, γ, K
Nd	147 (11,1d)β, γ
Ni	63 (125a)β, γ
Os	190 (27,3h)β, γ
Pb	208 (2,4a)β, γ, e
Ra	226 (1620a)α, γ, FE
Rb	86 (18,6d)β, γ

I	129 (10 ⁴ a)β, γ, e
In	114 (80d)β, γ
Ir	192 (74,4d)β, γ
K	40 (10 ⁴ a)β, γ, K
K	42 (12,4h)β, γ
La	140 (40,2h)β, γ
Lu	176 (10 ⁴ a)β, γ, K
Lw	256 (8a)α
Md	256 (90m)K, FE
Na	22 (2,6a)β, γ, K
Nd	147 (11,1d)β, γ
Ni	63 (125a)β, γ
Os	190 (27,3h)β, γ
Pb	208 (2,4a)β, γ, e
Ra	226 (1620a)α, γ, FE
Rb	86 (18,6d)β, γ

Np	237 (2,2x10 ⁶ a)α, γ
Os	191 (15d)β, γ
P	32 (14,2d)β, γ
Pa	231 (34000 a)α, γ
Pb	210 (19,4a)β, γ, e
Pd	103 (17d)K, γ
Pm	147 (2,6a)β, γ
Pu	242 (3,8x10 ⁵ a)α, FE
Ra	226 (1620a)α, γ, FE
Rb	86 (18,6d)β, γ
Re	186 (16,7h)β, γ
Rn	222 (3,82d)α
Ru	101 (40d)β, γ
S	35 (88d)β, γ
Sb	122 (2,8d)β, γ, K, e
Sc	46 (84d)β, γ
Se	75 (120d)β, γ
Sm	153 (47h)β, γ
Sn	113 (119d)K, γ, e
Sr	90 (28a)β, γ
Ta	182 (120d)β, γ
Tb	160 (73d)β, γ
Tc	99 (2x10 ⁵ a)β
Te	127 (9,3h)β, γ
Th	232 (1,4x10 ¹⁰ a)α, γ, FE
Ti	204 (3,81a)β, K
Tm	170 (134d)β, γ, e
U	238 (4,5x10 ⁹ a)α, γ, FE
Y	90 (64h)β, e
Yb	175 (4,2d)β, γ
Zn	65 (245d)K, β, γ
Zr	95 (66d)β, γ, e
Zr	93 (8x10 ⁴ a)β, γ

21	Sc
Escandio	
44.956	
2730 2	
3.0	
Ar 3d ¹ 4s ²	

22	Ti
Titanio	
46.90	
3260 4.3	
4.51	
Ar 3d ² 4s ²	

23	V
Vanadio	
50.942	
3660 4.3	
6.1	
Ar 3d ³ 4s ²	

24	Cr
Cromo	
51.996	
1875 6.32	
7.19	
Ar 3d ⁴ 4s ²	

25	Mn
Manganeso	
54.938	
2150 5.893	
7.43	
Ar 3d ⁵ 4s ²	

26	Fe
Hierro	
55.847	
3000 55.847	
7.86	
Ar 3d ⁶ 4s ²	

27	Co
Cobalto	
58.933	
2900 58.933	
8.9	
Ar 3d ⁷ 4s ²	

28	Ni
Niquel	
58.71	
2900 58.71	
8.9	
Ar 3d ⁸ 4s ²	

29	Cu
Cobre	
63.546	
2900 63.546	
8.96	
Ar 3d ⁹ 4s ¹	

30	Zn
Cinc	
65.37	
2900 65.37	
7.14	
Ar 3d ¹⁰ 4s ¹	

31	Ga
Gallio	
69.723	
2237 69.723	
5.91	
Ar 3d ¹⁰ 4s ² 4p ¹	

32	Ge
Germanio	
72.59	
2830 72.59	
5.32	
Ar 3d ¹⁰ 4s ² 4p ²	

33	As
Arsénico	
74.922	
613 74.922	
5.72	
Ar 3d ¹⁰ 4s ² 4p ³	

34	Se
Selenio	
78.96	
685 78.96	
4.79	
Ar 3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁴	

35	Br
Bromo	
79.904	
58 79.904	
3.12	
Ar 3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁵	

36	Kr
Kriptón	
83.80	
152 83.80	
2.6	
Ar 3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁶	

37	Rb
Rubidio	
85.47	
688 85.47	
1.53	
Kr 5s ¹	

38	Sr
Estroncio	
87.62	
1380 87.62	
2.6	
Kr 5s ²	

39	Y
Yttrio	
88.905	
2927 88.905	
4.47	
Kr 4d ⁵ 5s ²	

40	Zr
Niobio	
91.22	
3300 91.22	
8.4	
Kr 4d ⁵ 5s ²	

41	Nb
Niobio	
92.906	
3300 92.906	
10.2	
Kr 4d ⁴ 5s ²	

42	Mo
Molibdeno	
95.94	
5560 95.94	
5.3	
Kr 4d ⁵ 5s ²	

43	Tc
Tecnecio	
(98)	
2140 7	
11.5	
Kr 4d ⁵ 5s ²	

44	Ru
Rutenio	
101.07	
4900 101.07	
12.2	
Kr 4d ⁶ 5s ²	

45	Rh
Rodio	
102.90	
4500 102.90	
12.4	
Kr 4d ⁷ 5s ²	

46	Pd
Paladio	
106.4	
3980 106.4	
12.0	
Kr 4d ⁸ 5s ²	

47	Ag
Plata	
107.87	
2210 107.87	
10.5	
Kr 4d ⁹ 5s ¹	

48	Cd
Cadmio	
112.40	
765 112.40	
8.65	
Kr 4d ¹⁰ 5s ¹	

49	In
Indio	
114.82	
2000 114.82	
7.31	
Kr 4d ¹⁰ 5s ² 5p ¹	

50	Sn
Estano	
118.71	
2270 118.71	
7.30	
Kr 4d ¹⁰ 5s ² 5p ²	

51	Sb
Antimonio	
121.75	
1380 121.75	
6.82	
Kr 4d ¹⁰ 5s ² 5p ³	

52	Te
Telurio	
127.60	
989.9 127.60	
6.24	
Kr 4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁴	

53	I
Yodo	
126.90	
183 126.90	
4.94	
Kr 4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁵	

54	Xe
Xenón	
131.30	
108.0 131.30	
3.06	
Kr 4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁶	

55	Cs
Cesio	
132.90	
690 132.90	
2.6	
Xe 6s ¹	

56	Ba
Bario	
137.34	
1640 137.34	
3.5	
Xe 6s ²	

57	La
Lantano	
138.91	
3470 138.91	
6.17	
Xe 4f ¹ 5d ¹ 6s ²	

58	Ce
Cerio	
140.12	
3127 140.12	
6.77	
Xe 4f ¹ 5d ¹ 6s ²	

(18,6d)β,y	
	IB IIB
Ni 29	Cu 30
Cobre	Cinc

UNIVERSAL ACTUALIZADA

DERECHOS RESERVADOS EDICIONES DIDÁCTICAS INTERNACIONALES PEDIDOS AL APARTADO AEREO 7777777 MEDELLIN (COLOMBIA)
PROHIBIDA SU REPRODUCCIÓN PARCIAL O TOTAL

COLOMBIA **ECUADOR** **VENEZUELA** **PANAMA** & **AMÉRICA LATINA**

PANAMA & AMÉRICA LATINA

Diferencia en electronegatividad	0,1	0,2	0,3	0,4	0,5	0,6	0,7	0,8	0,9	1,0	1,1	1,2	1,3	1,4	1,5	1,6	1,7	1,8
Cáritér Iónico porcentua %	0,5	1	2	4	6	9	12	15	19	22	26	30	34	39	43	47	51	55

TABLA DE MOISÉS A DAVID LOPEZ NIT. 15.400.756-0

Propiedades ácidas/básicas (1)	Estructura cristalina (2)

Estructura cristalina
(2)

óxidos representativos (máxima valencia) del grupo. El óxido es ácido si el color es rojo, básico si el color es azul, y anfotérico si se muestran los dos colores. La tonalidad del color indica la intensidad relativa. (2)  Cúbica, con centro en una cara;  Tetraédrica, con centro en el interior;  Octaédrica, con centro en el interior;  Trigonal bipyramidal, con centro en el interior;  Cuadrada plana, con centro en el interior;  Pirámide cuadrada, con centro en el interior;  Trigonal plana, con centro en el interior;  Lineal, con centro en el interior;  En forma de mancuerna, con centro en el interior. (3) Alta temperatura ambiente. (4) Alta temperatura de ebullición. (5) de 0 a 20 °C. (6) Radio iónico (crystalino) para número de coordinación 6. (7) Radio metálico para número de coordinación 12.

NOTAS: (1) Para los

[illegible]