The McGraw·Hill Companies

Tabla periódica de los elementos

Número atómico
Punto de ebullición ºC
Punto de Fusión ºC
Densidad (g/ml)

1	1,00797	1
−252,7		
−259,2	H	
0,071		
$1s^1$	Hidrógeno	

Peso atómico
Valencia
Símbolo
Estructura atómica
Nombre

Período	Grupo 1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 1,00797 1 −252,7 −259,2 0,071 $1s^1$ **H** Hidrógeno																	2 4,0026 0 −268,9 −269,7 0,126 $1s^2$ **He** Helio
2	3 6,941 1 1330 180,5 0,53 $1s^2 2s^1$ **Li** Litio	4 9,0122 2 2770 1277 1,85 $1s^2 2s^2$ **Be** Berilio											5 10,811 3 – (2030) 2,34 $1s^2 2s^2 2p^1$ **B** Boro	6 12,01115 2,±4 4830 3727 2,26 $1s^2 2s^2 2p^2$ **C** Carbono	7 14,0067 1,2,±3,4,5 −183 −218,8 0,81 $1s^2 2s^2 2p^3$ **N** Nitrógeno	8 15,9994 −2 −183 −218,8 1,14 $1s^2 2s^2 2p^4$ **O** Oxígeno	9 18,9984 −1 −188,2 −219,6 1,11 $1s^2 2s^2 2p^5$ **F** Flúor	10 20,179 0 −246 −248,6 1,20 $1s^2 2s^2 2p^6$ **Ne** Neón
3	11 22,9898 1 892 97,8 0,97 [Ne]$3s^1$ **Na** Sodio	12 24,305 2 1107 650 1,74 [Ne]$3s^2$ **Mg** Magnesio											13 26,9815 3 2450 660 2,70 [Ne]$3s^2 3p^1$ **Al** Aluminio	14 28,086 4 2680 1410 2,33 [Ne]$3s^2 3p^2$ **Si** Silicio	15 30,9738 ±3,5 280 44,2 1,82 [Ne]$3s^2 3p^3$ **P** Fósforo	16 32,064 ±2,4,6 444,6 119,0 2,07 [Ne]$3s^2 3p^4$ **S** Azufre	17 35,453 ±1,3,5,7 −34,7 −101,0 1,56 [Ne]$3s^2 3p^5$ **Cl** Cloro	18 39,948 0 −185,8 −189,4 1,40 [Ne]$3s^2 3p^6$ **Ar** Argón
4	19 39,098 1 760 63,7 0,86 [Ar]$4s^1$ **K** Potasio	20 40,08 2 1440 838 1,55 [Ar]$4s^2$ **Ca** Calcio	21 44,956 3 2730 1539 3,0 [Ar]$3d^1 4s^2$ **Sc** Escandio	22 47,90 2,3,4 3260 1668 4,51 [Ar]$3d^2 4s^2$ **Ti** Titanio	23 50,942 2,3,4,5 3450 1900 4,51 [Ar]$3d^3 4s^2$ **V** Vanadio	24 51,996 2,3,4,5,6 2685 1875 7,19 [Ar]$3d^5 4s^1$ **Cr** Cromo	25 54,938 2,3,4,6,7 2150 1245 7,43 [Ar]$3d^5 4s^2$ **Mn** Manganeso	26 55,847 2,3 3000 1536 7,86 [Ar]$3d^6 4s^2$ **Fe** Hierro	27 58,93 2,3 2900 1495 8,9 [Ar]$3d^7 4s^2$ **Co** Cobalto	28 58,71 2,3 2730 1453 8,9 [Ar]$3d^8 4s^2$ **Ni** Níquel	29 63,54 1,2 2595 1083 8,96 [Ar]$3d^{10} 4s^1$ **Cu** Cobre	30 65,37 2 906 419,5 7,14 [Ar]$3d^{10} 4s^2$ **Zn** Cinc	31 69,72 3 2237 29,8 5,91 [Ar]$3d^{10} 4s^2 4p^1$ **Ga** Galio	32 72,59 4 2830 937,4 5,32 [Ar]$3d^{10} 4s^2 4p^2$ **Ge** Germanio	33 74,922 ±3,5 613 817 5,72 [Ar]$3d^{10} 4s^2 4p^3$ **As** Arsénico	34 78,96 ±2,4,6 685 217 4,79 [Ar]$3d^{10} 4s^2 4p^4$ **Se** Selenio	35 79,909 ±1,3,5,7 58 −7,2 3,12 [Ar]$3d^{10} 4s^2 4p^5$ **Br** Bromo	36 83,80 0 −152 −157,3 2,6 [Ar]$3d^{10} 4s^2 4p^6$ **Kr** Criptón
5	37 85,47 1 688 38,9 1,53 [Kr]$5s^1$ **Rb** Rubidio	38 87,62 2 1380 768 2,6 [Kr]$5s^2$ **Sr** Estroncio	39 88,906 3 2927 1509 4,47 [Kr]$4d^1 5s^2$ **Y** Itrio	40 91,22 2,3,4 3580 1852 6,49 [Kr]$4d^2 5s^2$ **Zr** Circonio	41 92,906 2,3,4,5 3300 2468 8,4 [Kr]$4d^4 5s^1$ **Nb** Niobio	42 95,94 2,3,4,5,6 5560 2610 10,2 [Kr]$4d^5 5s^1$ **Mo** Molibdeno	43 (97) 7 – 21,40 11,5 [Kr]$4d^5 5s^2$ **Tc** Tecnecio	44 101,07 2,3,4,6,8 4900 2500 12,2 [Kr]$4d^7 5s^1$ **Ru** Rutenio	45 102,905 2,3,4,6 4500 1966 12,4 [Kr]$4d^8 5s^1$ **Rh** Rodio	46 106,4 2,4 3980 1552 12,0 [Kr]$4d^{10} 5s^0$ **Pd** Paladio	47 107,870 1 2210 960,8 10,5 [Kr]$4d^{10} 5s^1$ **Ag** Plata	48 112,40 2 765 320,9 8,65 [Kr]$4d^{10} 5s^2$ **Cd** Cadmio	49 114,82 3 2000 156,2 7,31 [Kr]$4d^{10} 5s^2 5p^1$ **In** Indio	50 118,69 2,4 2270 231,9 7,30 [Kr]$4d^{10} 5s^2 5p^2$ **Sn** Estaño	51 121,75 ±3,5 1380 630,5 6,62 [Kr]$4d^{10} 5s^2 5p^3$ **Sb** Antimonio	52 127,60 ±2,4,6 989,8 449,5 6,24 [Kr]$4d^{10} 5s^2 5p^4$ **Te** Teluro	53 126,904 ±1,3,5,7 183 113,7 4,94 [Kr]$4d^{10} 5s^2 5p^5$ **I** Yodo	54 131,30 0 −108,0 −111,9 3,06 [Kr]$4d^{10} 5s^2 5p^6$ **Xe** Xenón
6	55 132,905 1 690 28,7 1,90 [Xe]$6s^1$ **Cs** Cesio	56 137,34 2 1640 714 3,5 [Xe]$6s^2$ **Ba** Bario	57 138,91 3 3470 920 4,47 [Xe]$5d^1 6s^2$ **La** Lantano	72 178,49 2,3,4 5400 2222 13,1 [Xe]$4f^{14} 5d^2 6s^2$ **Hf** Hafnio	73 180,948 2,3,4,5 5425 2996 16,61 [Xe]$4f^{14} 5d^3 6s^2$ **Ta** Tántalo	74 183,85 2,3,4,5,6 5930 3410 19,3 [Xe]$4f^{14} 5d^4 6s^2$ **W** Volframio	75 186,2 2,4,6,7 5900 3180 21,0 [Xe]$4f^{14} 5d^5 6s^2$ **Re** Renio	76 190,2 2,3,4,6,8 5000 3000 22,6 [Xe]$4f^{14} 5d^6 6s^2$ **Os** Osmio	77 192,2 2,3,4,6 5300 2454 22,5 [Xe]$4f^{14} 5d^7 6s^2$ **Ir** Iridio	78 195,09 2,4 4530 1769 21,4 [Xe]$4f^{14} 5d^9 6s^1$ **Pt** Platino	79 196,967 1,3 2970 1063 19,3 [Xe]$4f^{14} 5d^{10} 6s^1$ **Au** Oro	80 200,59 1,2 357 −38,4 16,6 [Xe]$4f^{14} 5d^{10} 6s^2$ **Hg** Mercurio	81 204,37 1,3 1457 303 11,85 [Xe]$4f^{14} 5d^{10} 6s^2 6p^1$ **Tl** Talio	82 207,19 2,4 1725 327,4 11,4 [Xe]$4f^{14} 5d^{10} 6s^2 6p^2$ **Pb** Plomo	83 208,980 3,5 1560 271,3 9,8 [Xe]$4f^{14} 5d^{10} 6s^2 6p^3$ **Bi** Bismuto	84 (210) 4,6 – 254 (9,2) [Xe]$4f^{14} 5d^{10} 6s^2 6p^4$ **Po** Polonio	85 (210) – – (302) – **At** Astato	86 (222) 0 – (−61,8) (−71) – **Rn** Radón
7	87 (223) 1 – (27) – [Rn]$7s^1$ **Fr** Francio	88 (226) 2 – 700 5,0 [Rn]$7s^2$ **Ra** Radio	89 (227) 3 – 700 – [Rn]$6d^1 7s^2$ **Ac** Actinio	104 (261) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^2 7s^2$ **Rf** Rutherfordio	105 (262) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^3 7s^2$ **Db** Dubnio	106 (263) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^4 7s^2$ **Sg** Seaborgio	107 (262) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^5 7s^2$ **Bh** Bohrio	108 (265) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^6 7s^2$ **Hs** Hassio	109 (266) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^7 7s^2$ **Mt** Meitnerio	110 (269) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^8 7s^1$ **Uun** Ununnilio	111 (272) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^{10} 7s^1$ **Uuu** Unununio	112 (277) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^{10} 7s^2$ **Uub** Ununbio		114 (285) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^2$ **Uuq** Ununcuadio		116 (289) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^4$ **Uuh** Ununhexio		118 (293) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^{10} 7s^2 7p^6$ **Uuo** Ununactio

Lantánidos 6	58 140,12 3,4 3468 795 6,67 [Xe]$4f^1 5d^1 6s^2$ **Ce** Cerio	59 140,907 3,4 3127 935 6,77 [Xe]$4f^3 5d^0 6s^2$ **Pr** Praseodimio	60 144,24 3 3027 1024 7,00 [Xe]$4f^4 5d^0 6s^2$ **Nd** Neodimio	61 (147) 3 – (1027) – [Xe]$4f^5 5d^0 6s^2$ **Pm** Promecio	62 150,35 2,3 1900 1072 7,54 [Xe]$4f^6 5d^0 6s^2$ **Sm** Samario	63 151,96 2,3 1439 826 5,26 [Xe]$4f^7 5d^0 6s^2$ **Eu** Europio	64 157,25 3 3000 1312 7,89 [Xe]$4f^7 5d^1 6s^2$ **Gd** Gadolinio	65 158,924 3,4 2800 1356 8,27 [Xe]$4f^9 5d^0 6s^2$ **Tb** Terbio	66 162,50 3 2600 1407 8,54 [Xe]$4f^{10} 5d^0 6s^2$ **Dy** Disprosio	67 164,930 3 2600 1461 8,80 [Xe]$4f^{11} 5d^0 6s^2$ **Ho** Holmio	68 167,26 3 2900 1497 9,05 [Xe]$4f^{12} 5d^0 6s^2$ **Er** Erbio	69 168,934 2,3 1727 1545 9,33 [Xe]$4f^{13} 5d^0 6s^2$ **Tm** Tulio	70 173,04 2,3 1427 824 6,98 [Xe]$4f^{14} 5d^0 6s^2$ **Yb** Iterbio	71 174,97 3 3327 1652 9,84 [Xe]$4f^{14} 5d^1 6s^2$ **Lu** Lutecio
Actínidos 7	90 232,038 3 3850 1750 11,7 [Rn]$6d^2 7s^2$ **Th** Torio	91 (231) 4,5 – (1230) 15,4 [Rn]$5f^2 6d^1 7s^2$ **Pa** Protactinio	92 238,03 3,4,5,6 3818 1132 19,07 [Rn]$5f^3 6d^1 7s^2$ **U** Uranio	93 (237) 3,4,5,6 637 19,5 [Rn]$5f^4 6d^1 7s^2$ **Np** Neptunio	94 (242) 3,4,5,6 3235 640 – [Rn]$5f^5 6d^1 7s^2$ **Pu** Plutonio	95 (243) 3,4,5,6 – – 11,7 [Rn]$5f^7 6d^0 7s^2$ **Am** Americio	96 (247) 3 – – – [Rn]$5f^7 6d^1 7s^2$ **Cm** Curio	97 (247) 3,4 – – – [Rn]$5f^8 6d^1 7s^2$ **Bk** Berkelio	98 (251) 3 – – – [Rn]$5f^9 6d^1 7s^2$ **Cf** California	99 (254) – – – [Rn]$5f^{11} 7s^2$ **Es** Einstenio	100 (257) – – – [Rn]$5f^{12} 7s^2$ **Fm** Fermio	101 (258) – – – [Rn]$5f^{13} 7s^2$ **Md** Mendelevio	102 (259) – – – [Rn]$5f^{14} 7s^2$ **No** Nobelio	103 (262) – – – [Rn]$5f^{14} 6d^1 7s^2$ **Lr** Laurencio

Notas:

Metales | Metaloides | No metales | Gases nobles

(1) Base en peso atómico carbono de 12 ( ) indica el más estable o el de isótopo más conocido.