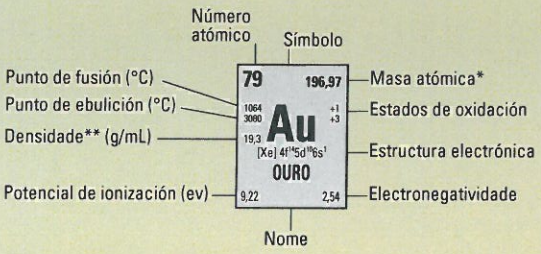
TÁBOA PERIÓDICA DOS ELEMENTOS



Sólidos	Líquidos 30° C
Gasosos	Sintéticos

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 1,0079 -259,14 -252,87 0,071 H +1 -1 1s¹ HIDRÓXENO 13,60 2,20																	2 4,0026 -272,2 -268,93 0,126 He 0 1s² HELIO 24,59
2	3 6,941 180,54 1342 0,53 Li +1 [He] 2s¹ LITIO 5,39 0,98	4 9,0122 1278 2970 1,85 Be +2 [He] 2s² BERILIO 9,32 1,57											5 10,81 2300 — 2,34 B +3 [He] 2s²2p¹ BORO 8,30 2,04	6 12,011 3550 4827 2,26 C +2 +4 -4 [He] 2s²2p² CARBONO 11,26 2,55	7 14,007 -209,86 -195,80 0,81 N +3 +5 -3 [He] 2s²2p³ NITRÓXENO 14,53 3,04	8 15,999 -218,4 -182,96 1,14 O -2 [He] 2s²2p⁴ OSÍXENO 13,62 3,40	9 18,998 -219,62 -188,14 1,11 F -1 [He] 2s²2p⁵ FLÚOR 17,42 3,98	10 20,179 -248,67 -246,05 1,20 Ne 0 [He] 2s²2p⁶ NEON 21,56
3	11 22,990 97,81 882,9 0,97 Na +1 [Ne] 3s¹ SODIO 5,14 0,93	12 24,305 648,8 1090 1,74 Mg +2 [Ne] 3s² MAGNESIO 7,65 1,31											13 26,982 660,37 2467 2,70 Al +3 [Ne] 3s²3p¹ ALUMINIO 5,99 1,61	14 28,086 1410 2355 2,33 Si +4 -4 [Ne] 3s²3p² SILICIO 8,15 1,90	15 30,974 44,1 280 1,82 P +3 +5 -3 [Ne] 3s²3p³ FÓSFORO 10,49 2,19	16 32,06 112,8 444,67 2,07 S +4 +6 -2 [Ne] 3s²3p⁴ XOFRE 10,36 2,58	17 35,453 -100,98 -34,6 1,56 Cl +1 +3 +5 +7 -1 [Ne] 3s²3p⁵ CLORO 12,97 3,16	18 39,948 -189,2 -185,7 1,40 Ar 0 [Ne] 3s²3p⁶ ARGON 15,76
4	19 39,098 63,25 759,9 0,86 K +1 [Ar] 4s¹ POTASIO 4,34 0,82	20 40,08 839 1484 1,55 Ca +2 [Ar] 4s² CALCIO 6,11 1,00	21 44,956 1539 2832 3,0 Sc +3 [Ar] 3d¹4s² ESCANDIO 6,54 1,36	22 47,90 1660 3287 4,51 Ti +2 +3 +4 [Ar] 3d²4s² TITANIO 6,82 1,50	23 50,942 1890 3380 6,1 V +2 +3 +4 +5 [Ar] 3d³4s² VANADIO 6,74 1,60	24 51,996 1857 2672 7,19 Cr +2 +3 +6 [Ar] 3d⁵4s¹ CROMO 6,77 1,60	25 54,938 1244 1962 7,43 Mn +2 +3 +4 +6 +7 [Ar] 3d⁵4s² MANGANESO 7,44 1,50	26 55,847 1535 2750 7,86 Fe +2 +3 [Ar] 3d⁶4s² FERRO 7,87 1,80	27 58,933 1495 2870 8,9 Co +2 +3 [Ar] 3d⁷4s² COBALTO 7,86 1,80	28 58,71 1453 2732 8,9 Ni +2 +3 [Ar] 3d⁸4s² NÍQUEL 7,64 1,90	29 63,546 1083,4 2567 8,96 Cu +1 +2 [Ar] 3d¹⁰4s¹ COBRE 7,73 1,90	30 65,38 419,58 907 7,14 Zn +2 [Ar] 3d¹⁰4s² CINC 9,39 1,60	31 69,735 29,78 2403 5,91 Ga +3 [Ar] 3d¹⁰4s²4p¹ GALIO 6,00 1,80	32 72,59 937,4 2830 5,32 Ge +2 +4 [Ar] 3d¹⁰4s²4p² XERMANIO 7,90 2,00	33 74,922 8170 — 5,72 As +3 +5 -3 [Ar] 3d¹⁰4s²4p³ ARSÉNICO 9,81 2,18	34 78,96 217 684,9 4,79 Se +4 +6 -2 [Ar] 3d¹⁰4s²4p⁴ SELENIO 9,75 2,55	35 79,904 -7,2 58,78 3,12 Br +1 +3 +5 +7 -1 [Ar] 3d¹⁰4s²4p⁵ BROMO 11,81 2,96	36 83,80 -156,6 -152,3 2,6 Kr 0 [Ar] 3d¹⁰4s²4p⁶ CRIPTON 14,00 2,90
5	37 85,468 38,89 686 1,53 Rb +1 [Kr] 5s¹ RUBIDIO 4,18 0,82	38 87,62 769 1384 2,6 Sr +2 [KR] 5s² ESTRONCIO 5,70 0,95	39 88,906 1523 3337 4,47 Y +3 [Kr] 4d¹5s² ITRIO 6,38 1,22	40 91,22 1852 4377 6,49 Zr +4 [Kr] 4d²5s² CIRCONIO 6,84 1,33	41 92,906 2468 4742 8,4 Nb +3 +5 [Kr] 4d⁴5s¹ NIOBIO 6,88 1,60	42 95,94 2617 4612 10,2 Mo +4 +5 +6 [Kr] 4d⁵5s¹ MOLIBDENO 7,10 2,30	43 98,906 2172 4877 11,5 Tc +4 +6 +7 [Kr] 4d⁵5s² TECNECIO 7,28 1,90	44 101,07 2310 3900 12,2 Ru +3 +4 +6 [Kr] 4d⁷5s¹ RUTENIO 7,37 2,20	45 102,91 1966 3727 12,4 Rh +1 +3 +4 [Kr] 4d⁸5s¹ RODIO 7,46 2,20	46 106,4 1554 3140 12,0 Pd +2 +4 [Kr] 4d¹⁰5s⁰ PALADIO 8,34 2,20	47 107,87 961,93 2212 10,5 Ag +1 [Kr] 4d¹⁰5s¹ PRATA 7,58 1,90	48 112,41 320,9 765 8,65 Cd +2 [Kr] 4d¹⁰5s² CADMIO 8,99 1,70	49 114,82 156,61 2080 7,31 In +3 [Kr] 4d¹⁰5s²5p¹ INDIO 5,79 1,70	50 118,69 231,97 2270 7,30 Sn +2 +4 [Kr] 4d¹⁰5s²5p² ESTAÑO 7,34 1,80	51 121,75 630,7 1750 6,62 Sb +3 +5 -3 [Kr] 4d¹⁰5s²5p³ ANTIMONIO 8,64 2,05	52 127,60 449,5 989,8 6,24 Te +4 +6 -2 [Kr] 4d¹⁰5s²5p⁴ TELURIO 9,01 2,10	53 126,90 113,5 184,35 4,93 I +1 +3 +5 +7 -1 [Kr] 4d¹⁰5s²5p⁵ IODO 10,45 2,66	54 131,30 -111,9 -107,1 3,06 Xe 0 [Kr] 4d¹⁰5s²5p⁶ XENON 12,13 2,60
6	55 132,90 28,40 678,4 1,90 Cs +1 [Xe] 6s¹ CESIO 3,89 0,79	56 137,34 725 1640 3,5 Ba +2 [Xe] 6s² BARIO 5,21 0,89	57 138,90 920 3454 6,17 La* +3 [Xe] 5d¹6s² LANTANO 5,61 1,10	72 178,49 2227 4602 13,01 Hf +4 [Xe] 4f¹⁴5d²6s² HAFNIO 7,00 1,30	73 180,95 2996 5425 16,6 Ta +5 [Xe] 4f¹⁴5d³6s² TÁNTALO 7,88 1,50	74 183,85 3410 5660 19,3 W +4 +5 +6 [Xe] 4f¹⁴5d⁴6s² VOLFRAMIO 7,98 2,36	75 186,2 3180 5627 21,0 Re +4 +6 +7 [Xe] 4f¹⁴5d⁵6s² RENIO 7,87 1,90	76 190,2 3045 5027 22,6 Os +4 +6 +8 [Xe] 4f¹⁴5d⁶6s² OSMIO 8,50 2,20	77 192,22 2410 4130 22,5 Ir +3 +4 [Xe] 4f¹⁴5d⁷6s² IRIDIO 9,00 2,20	78 195,09 1772 3827 21,4 Pt +2 +4 [Xe] 4f¹⁴5d⁹6s¹ PLATINO 9,00 2,28	79 196,97 1064 3080 19,3 Au +1 +3 [Xe] 4f¹⁴5d¹⁰6s¹ OURO 9,22 2,54	80 200,59 -38,87 356,58 13,6 Hg +1 +2 [Xe] 4f¹⁴5d¹⁰6s² MERCURIO 10,43 2,00	81 204,37 303,5 1457 11,85 Tl +1 +3 [Xe] 4f¹⁴5d¹⁰6s²6p¹ TALIO 6,11 2,04	82 207,2 327,5 1740 11,4 Pb +2 +4 [Xe] 4f¹⁴5d¹⁰6s²6p² CHUMBO 7,42 2,33	83 208,98 271 1560 9,8 Bi +3 +5 [Xe] 4f¹⁴5d¹⁰6s²6p³ BISMUTO 7,29 2,02	84 (210) 254 962 9,2 Po +2 +4 [Xe] 4f¹⁴5d¹⁰6s²6p⁴ POLONIO 8,43 2,00	85 (210) 302 337 — At -1 +1 [Xe] 4f¹⁴5d¹⁰6s²6p⁵ ASTATO 9,50 2,20	86 (222) -71 -61,8 Rn 0 [Xe] 4f¹⁴5d¹⁰6s²6p⁶ RADON 10,75
7	87 (223) 27 677 Fr +1 [Rn] 7s¹ FRANCIO 4,00 0,70	88 226,02 0700 1140 5,0 Ra +2 [Rn] 7s² RADIO 5,28 0,90	89 (227) 1050 3200 Ac** +3 [Rn] 6d¹7s² ACTINIO 6,90 1,10	104 (261,11) Rf [Rn]5f¹⁴6d²7s² RUTHERFORDIO	105 (262,11) Db [Rn]5f¹⁴6d³7s² DUBNIO	106 (263,11) Sg [Rn]5f¹⁴6d⁴7s² SEABORGIO	107 (264,12) Bh [Rn]5f¹⁴6d⁵7s² BOHRIO	108 (265,13) Hs [Rn]5f¹⁴6d⁶7s² HASSIO	109 (268) Mt [Rn]5f¹⁴6d⁷7s² MEITNERIO	110 (269) Ds [Rn]5f¹⁴6d⁸7s² DARMSTADTIO	111 (272) Rg [Rn]5f¹⁴6d⁹7s² ROENTGENIO	112 (277) Uub [Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s² UNUNBIO	113 (284) Uut [Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p¹ UNUNTRIO	114 (285) Uuq [Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p² UNUNQUADIO	115 (288) Uup [Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p³ UNUNPENTIO	116 (289) Uuh [Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p⁴ UNUNHEXIO	117 Uus [Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p⁵ UNUNSEPTIO	118 (293) Uuo [Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p⁶ UNUNOCTIO

*	58 140,12 798 3257 6,67 Ce +3 +4 [Xe]4f²5d⁰6s² CERIO 5,60 1,12	59 140,91 931 3212 6,77 Pr +3 [Xe]4f³5d⁰6s² PRASEODIMIO 5,46 1,13	60 144,24 1010 3127 7,00 Nd +3 [Xe]4f⁴5d⁰6s² NEODIMIO 5,51 1,14	61 (145) 1080 2480 Pm +3 [Xe]4f⁵5d⁰6s² PROMETIO 5,5	62 150,4 1072 1778 7,54 Sm +2 +3 [Xe]4f⁶5d⁰6s² SAMARIO 5,60 1,17	63 151,96 822 1597 5,26 Eu +2 +3 [Xe]4f⁷5d⁰6s² EUROPIO 5,67	64 157,25 1311 3233 7,89 Gd +3 [Xe]4f⁷5d¹6s² GADOLINIO 6,16 1,20	65 158,92 1360 3041 8,27 Tb +3 [Xe]4f⁹5d⁰6s² TERBIO 5,98	66 162,50 1409 2335 8,54 Dy +3 [Xe]4f¹⁰5d⁰6s² DISPROSIO 6,80 1,22	67 164,93 1470 2720 8,80 Ho +3 [Xe]4f¹¹5d⁰6s² HOLMIO 6,02 1,23	68 167,26 1522 2510 9,05 Er +3 [Xe]4f¹²5d⁰6s² ERBIO 6,08 1,24	69 168,93 1545 1727 9,33 Tm +3 [Xe]4f¹³5d⁰6s² TULIO 5,81 1,25	70 173,04 824 1193 6,98 Yb +2 +3 [Xe]4f¹⁴5d⁰6s² ITERBIO 6,20	71 174,97 1656 3315 9,84 Lu +3 [Xe]4f¹⁴5d¹6s² LUTECIO 5,43 1,27
**	90 232,04 1750 4790 11,7 Th +4 [Rn]5f⁰6d²7s² TORIO 6,95 1,30	91 231,04 <1600 — 15,4 Pa +3 +4 +5 [Rn]5f²6d¹7s² PROTOACTINIO 1,50	92 238,03 1132 3818 19,07 U +3 +4 +5 +6 [Rn]5f³6d¹7s² URANIO 6,08 1,70	93 237,05 640 3902 19,5 Np +3 +4 +5 +6 [Rn]5f⁴6d¹7s² NEPTUNIO 1,30	94 (244) 641 3232 Pu +3 +4 +5 +6 [Rn]5f⁶6d⁰7s² PLUTONIO 5,8 1,30	95 (243) 994 2607 11,7 Am +3 +4 +5 +6 [Rn]5f⁷6d⁰7s² AMERICIO 1,30	96 (247) 1340 — Cm +3 [Rn]5f⁷6d¹7s² CURIO 1,30	97 (247) Bk +3 +4 [Rn]5f⁹6d⁰7s² BERKELIO 1,30	98 (251) Cf +3 [Rn]5f¹⁰6d⁰7s² CALIFORNIO 1,30	99 (254) Es +3 [Rn]5f¹¹6d⁰7s² EINSTENIO 1,30	100 (257) Fm +3 [Rn]5f¹²6d⁰7s² FERMIO 1,30	101 (256) Md +3 [Rn]5f¹³6d⁰7s² MENDELEVIO 1,30	102 (254) No +3 [Rn]5f¹⁴6d⁰7s² NOBELIO 1,30	103 (257) Lr +3 [Rn]5f¹⁴6d¹7s² LAURENCIO 1,30

Facultade de Química
Universidade de Vigo

* Valores entre parénteses referidos ó isótopo máis estable.
** Os valores dos elementos gasosos corresponden ó líquido á temperatura de ebulición.
Esta táboa periódica foi elaborada pola Dra. Pilar Rodríguez Seoane, profesora da Universidade de Vigo, segundo normas IUPAC.

Obradoiro
Santillana