

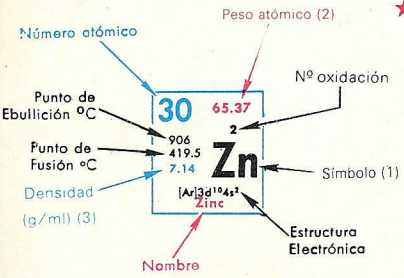
PERIODO

# TABLA PERIODICA DE LOS ELEMENTOS

GRUPO IA

GASES INERTES

1 1.00797 -252.7 -259.2 0.071 <b>H</b> 1 Hidrógeno																	2 4.0026 -268.9 -269.7 0.126 <b>He</b> 2 Helio						
3 6.939 1330 180.5 0.53 <b>Li</b> 1 Litio	4 9.0122 2770 1277 1.85 <b>Be</b> 2 Berilio																	5 10.811 -2030 2.34 <b>B</b> 3 Boro	6 12.01115 4830 3727.9 2.26 <b>C</b> 4 Carbono	7 14.0067 -195.8 -210 0.81 <b>N</b> 5 Nitrógeno	8 15.9994 -183 -218.8 1.14 <b>O</b> 6 Oxígeno	9 18.9984 -188.2 -219.6 1.11 <b>F</b> 7 Fluor	10 20.183 -246 -248.6 1.20 <b>Ne</b> 8 Neón
11 22.9898 892 97.8 0.97 <b>Na</b> 1 Sodio	12 24.312 1107 650 1.74 <b>Mg</b> 2 Magnesio																	13 26.9815 2450 660 2.70 <b>Al</b> 3 Aluminio	14 28.086 2680 1410 2.33 <b>Si</b> 4 Silicio	15 30.9738 2800 444.6 1.82w <b>P</b> 5 Fósforo	16 32.064 444.6 44.2w 2.07 <b>S</b> 6 Azufre	17 35.453 -34.7 -101.0 1.56 <b>Cl</b> 7 Cloro	18 39.948 -185.8 -189.4 1.40 <b>Ar</b> 8 Argón
19 39.102 76 63.7 0.86 <b>K</b> 1 Potasio	20 40.08 1440 838 1.55 <b>Ca</b> 2 Calcio	21 44.956 2730 1539 3.0 <b>Sc</b> 3 Escandio	22 47.90 3260 1668 4.51 <b>Ti</b> 4 Titanio	23 50.942 3450 1900 6.1 <b>V</b> 5 Vanadio	24 51.996 2665 1875 7.19 <b>Cr</b> 6 Cromo	25 54.938 2150 1245 7.19 <b>Mn</b> 7 Manganeso	26 55.847 3000 1536 7.86 <b>Fe</b> 8 Hierro	27 58.933 2900 1495 8.9 <b>Co</b> 9 Cobalto	28 58.71 2730 1453 8.9 <b>Ni</b> 10 Niquel	29 63.54 2595 1083 8.96 <b>Cu</b> 11 Cobre	30 65.37 906 419.5 7.14 <b>Zn</b> 12 Zinc	31 69.72 2237 29.8 5.91 <b>Ga</b> 13 Galio	32 72.59 2830 937.4 5.32 <b>Ge</b> 14 Germanio	33 74.922 613 817 5.72 <b>As</b> 15 Arsénico	34 78.96 685 217 4.79 <b>Se</b> 16 Selenio	35 79.909 58 101.0 3.12 <b>Br</b> 17 Bromo	36 83.80 -152 -157.3 2.6 <b>Kr</b> 18 Kriptón						
37 85.47 688 38.9 1.53 <b>Rb</b> 1 Rubidio	38 87.62 1380 768 2.6 <b>Sr</b> 2 Estroncio	39 88.905 2927 1509 4.47 <b>Y</b> 3 Ytrio	40 91.22 3580 1852 6.49 <b>Zr</b> 4 Circonio	41 92.906 3300 2610 8.4 <b>Nb</b> 5 Niobio	42 95.94 5560 2140 10.2 <b>Mo</b> 6 Molibdeno	43 98 3300 2140 11.5 <b>Tc</b> 7 Tecnecio	44 101.07 4900 2500 12.2 <b>Ru</b> 8 Rutenio	45 102.905 4500 1966 12.4 <b>Rh</b> 9 Rodio	46 106.4 3980 1552 12.0 <b>Pd</b> 10 Paladio	47 107.870 2210 960.8 10.5 <b>Ag</b> 11 Plata	48 112.40 765 320.9 8.65 <b>Cd</b> 12 Cadmio	49 114.82 2000 156.2 7.31 <b>In</b> 13 Indio	50 118.69 2270 231.9 7.30 <b>Sn</b> 14 Estaño	51 121.75 630.5 6.62 <b>Sb</b> 15 Antimonio	52 127.60 1380 449.5 6.24 <b>Te</b> 16 Teluro	53 126.904 989.8 113.7 4.94 <b>I</b> 17 Iodo	54 131.30 -108.0 -111.9 3.06 <b>Xe</b> 18 Xenón						
55 132.905 690 28.7 1.90 <b>Cs</b> 1 Cesio	56 137.34 1640 714 3.5 <b>Ba</b> 2 Bario	57 138.91 3470 920 6.17 <b>La</b> 3 Lantano	72 178.49 5400 2222 13.1 <b>Hf</b> 4 Hafnio	73 180.948 5425 2996 16.6 <b>Ta</b> 5 Tantaló	74 183.85 5930 3410 19.3 <b>W</b> 6 Wolframio	75 186.2 5900 3180 21.0 <b>Re</b> 7 Renio	76 190.2 5500 3000 22.6 <b>Os</b> 8 Osmio	77 192.2 5300 2454 22.5 <b>Ir</b> 9 Iridio	78 195.09 4530 1769 21.4 <b>Pt</b> 10 Platino	79 196.967 2970 1063 19.3 <b>Au</b> 11 Oro	80 200.59 357 -38.4 13.6 <b>Hg</b> 12 Mercurio	81 204.37 1457 303 11.85 <b>Tl</b> 13 Talio	82 207.19 1725 327.4 11.4 <b>Pb</b> 14 Plomo	83 208.980 1560 271.3 9.8 <b>Bi</b> 15 Bismuto	84 210 254 9.2 <b>Po</b> 16 Polonio	85 210 302 ±1.3, 5, 7 <b>At</b> 17 Astató	86 222 -61.8 -71 <b>Rn</b> 18 Radón						



58 140.12 3488 795 6.67 <b>Ce</b> 3 Cerio	59 140.907 3127 935 6.77 <b>Pr</b> 3 Praseodimio	60 144.24 3027 7.00 <b>Nd</b> 3 Neodimio	61 147 (1027) <b>Pm</b> 3 Promecio	62 150.35 1900 7.54 <b>Sm</b> 3, 2 Samario	63 151.96 1439 5.26 <b>Eu</b> 3, 2 Europio	64 157.25 3000 7.89 <b>Gd</b> 3 Gadolinio	65 158.924 2800 1356 8.27 <b>Tb</b> 3, 4 Terbio	66 162.50 2600 1407 8.54 <b>Dy</b> 3 Disprobio	67 164.930 2600 1461 8.80 <b>Ho</b> 3 Holmio	68 167.26 2900 1497 9.05 <b>Er</b> 3 Erbio	69 168.934 1727 1545 9.33 <b>Tm</b> 3, 2 Tulio	70 173.04 1427 824 6.98 <b>Yb</b> 3, 2 Iterbio	71 174.97 3327 1652 9.84 <b>Lu</b> 3 Lutecio
90 232.038 3850 1750 11.7 <b>Th</b> 4 Torio	91 231 (1230) 3818 1132 15.4 <b>Pa</b> 5, 4 Protactinio	92 238.03 6, 5, 4, 3 3818 1132 19.07 <b>U</b> 5, 4, 3 Uranio	93 237 (237) 6, 5, 4, 3 637 640 19.5 <b>Np</b> 6, 5, 4, 3 Neptunio	94 242 (242) 6, 5, 4, 3 3235 640 <b>Pu</b> 6, 5, 4, 3 Plutonio	95 243 (243) 6, 5, 4, 3 11.7 <b>Am</b> 6, 5, 4, 3 Americio	96 247 (247) 6, 5, 4, 3 11.7 <b>Cm</b> 6, 5, 4, 3 Curio	97 247 (247) 6, 5, 4, 3 11.7 <b>Bk</b> 6, 5, 4, 3 Berkelio	98 249 (249) 6, 5, 4, 3 11.7 <b>Cf</b> 6, 5, 4, 3 Californio	99 251 (251) 6, 5, 4, 3 11.7 <b>Es</b> 6, 5, 4, 3 Einstenio	100 253 (253) 6, 5, 4, 3 11.7 <b>Fm</b> 6, 5, 4, 3 Fermio	101 256 (256) 6, 5, 4, 3 11.7 <b>Md</b> 6, 5, 4, 3 Mendelevio	102 254 (254) 6, 5, 4, 3 11.7 <b>No</b> 6, 5, 4, 3 Nobelio	103 257 (257) 6, 5, 4, 3 11.7 <b>Lr</b> 6, 5, 4, 3 Laurencio

NOTAS:

- (1) Negro-sólido.  
Rojo-gas.  
Azul-líquido.  
(Letras vaciadas) Preparación sintética.
- (2) Base en peso atómico carbono de 12 ( ) Indica el más estable o el de isótopo más conocido.
- (3) Los valores para elementos gaseosos son para líquidos en su punto de ebullición.



	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
H:																		
O:																		
1	1																	2
2	3	4											5	6	7	8	9	10
3	11	12											13	14	15	16	17	18
4	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
5	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
6	55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
7	87	88	89															

FORMULACIÓN  
HUÉTOR-TÁJAR. 2018

Nombre: \_\_\_\_\_

DEPARTAMENTO DE FÍSICA Y QUÍMICA  
PROFESOR: JUAN FERNÁNDEZ.



JUNTA DE ANDALUCÍA

CONSEJERÍA DE EDUCACIÓN  
I.E.S AMÉRICO CASTRO  
C/. Eras Bajas, s/n  
Fax: 958 338950 - Telf.: 958 338944/671 535 074  
e-mail: americocastro@telefonica.net  
18360 HUÉTOR TÁJAR (Granada)



# Tabla periódica de los elementos

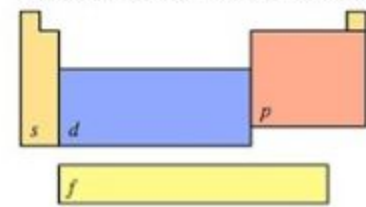
grupo 1																	grupo 18							
período 1	1.00794 1312.0 <b>H</b> Hidrógeno 1s <sup>1</sup>																	4.002602 2372.3 <b>He</b> Helio 1s <sup>2</sup>						
2	6.941 520.2 <b>Li</b> Litio 1s <sup>2</sup> 2s <sup>1</sup>	9.012182 899.5 <b>Be</b> Berilio 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup>																	10.811 800.6 <b>B</b> Boro 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>1</sup>	12.0107 1086.5 <b>C</b> Carbono 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup>	14.0067 1402.3 <b>N</b> Nitrógeno 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>3</sup>	15.9994 1313.9 <b>O</b> Oxígeno 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>	16.9994 1599.9 <b>F</b> Flúor 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup>	18.998403 1681.0 <b>Ne</b> Neón 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup>
3	22.98976 495.8 <b>Na</b> Sodio [Ne] 3s <sup>1</sup>	24.3050 737.7 <b>Mg</b> Magnesio [Ne] 3s <sup>2</sup>																	26.98153 577.5 <b>Al</b> Aluminio [Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>1</sup>	28.0855 786.5 <b>Si</b> Silicio [Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup>	30.97696 1011.8 <b>P</b> Fósforo [Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>3</sup>	32.065 999.6 <b>S</b> Azufre [Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>4</sup>	35.453 1011.8 <b>Cl</b> Cloro [Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup>	39.948 1520.6 <b>Ar</b> Argón [Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup>
4	39.0983 418.8 <b>K</b> Potasio [Ar] 4s <sup>1</sup>	40.078 589.8 <b>Ca</b> Calcio [Ar] 4s <sup>2</sup>	44.95591 633.1 <b>Sc</b> Escandio [Ar] 3d <sup>1</sup> 4s <sup>2</sup>	47.867 688.8 <b>Ti</b> Titanio [Ar] 3d <sup>2</sup> 4s <sup>2</sup>	50.9415 680.9 <b>V</b> Vanadio [Ar] 3d <sup>3</sup> 4s <sup>2</sup>	51.9962 652.9 <b>Cr</b> Cromo [Ar] 3d <sup>5</sup> 4s <sup>1</sup>	54.93804 717.3 <b>Mn</b> Manganeso [Ar] 3d <sup>5</sup> 4s <sup>2</sup>	55.845 762.5 <b>Fe</b> Hierro [Ar] 3d <sup>6</sup> 4s <sup>2</sup>	58.93319 760.4 <b>Co</b> Cobalto [Ar] 3d <sup>7</sup> 4s <sup>2</sup>	58.6934 737.1 <b>Ni</b> Níquel [Ar] 3d <sup>8</sup> 4s <sup>2</sup>	63.546 745.5 <b>Cu</b> Cobre [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>1</sup>	65.38 906.4 <b>Zn</b> Zinc [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup>	69.723 578.8 <b>Ga</b> Galio [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>1</sup>	72.64 762.0 <b>Ge</b> Germanio [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup>	74.92160 947.0 <b>As</b> Arsénico [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>3</sup>	78.96 969.6 <b>Se</b> Selenio [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>4</sup>	79.904 1139.9 <b>Br</b> Bromo [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup>	83.798 1350.8 <b>Kr</b> Kriptón [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup>						
5	85.4678 403.0 <b>Rb</b> Rubidio [Kr] 5s <sup>1</sup>	87.62 549.5 <b>Sr</b> Estroncio [Kr] 5s <sup>2</sup>	88.90585 600.0 <b>Y</b> Itrio [Kr] 4d <sup>1</sup> 5s <sup>2</sup>	91.224 640.1 <b>Zr</b> Zirconio [Kr] 4d <sup>2</sup> 5s <sup>2</sup>	92.90638 652.1 <b>Nb</b> Niobio [Kr] 4d <sup>4</sup> 5s <sup>1</sup>	95.96 684.3 <b>Mo</b> Molibdeno [Kr] 4d <sup>5</sup> 5s <sup>1</sup>	(98) 702.0 <b>Tc</b> Tecnecio [Kr] 4d <sup>5</sup> 5s <sup>2</sup>	101.07 710.2 <b>Ru</b> Rutenio [Kr] 4d <sup>7</sup> 5s <sup>1</sup>	102.9055 719.7 <b>Rh</b> Rodio [Kr] 4d <sup>8</sup> 5s <sup>1</sup>	106.42 804.4 <b>Pd</b> Paladio [Kr] 4d <sup>10</sup>	107.8682 731.0 <b>Ag</b> Plata [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>1</sup>	112.411 867.8 <b>Cd</b> Cadmio [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup>	114.818 558.3 <b>In</b> Indio [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>1</sup>	118.710 708.6 <b>Sn</b> Estaño [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>2</sup>	121.760 834.0 <b>Sb</b> Antimonio [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>3</sup>	127.60 969.3 <b>Te</b> Telurio [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>4</sup>	126.9044 1008.4 <b>I</b> Yodo [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>5</sup>	131.293 1170.4 <b>Xe</b> Xenón [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>6</sup>						
6	132.9054 375.7 <b>Cs</b> Cesio [Xe] 6s <sup>1</sup>	137.327 502.9 <b>Ba</b> Bario [Xe] 6s <sup>2</sup>	174.9668 323.5 <b>Lu</b> Lutecio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	178.49 688.5 <b>Hf</b> Hafnio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>2</sup> 6s <sup>2</sup>	180.9478 761.0 <b>Ta</b> Tantalio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>	183.84 770.0 <b>W</b> Wolframio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>	186.207 760.0 <b>Re</b> Renio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>5</sup> 6s <sup>2</sup>	190.23 840.0 <b>Os</b> Osmio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup>	192.217 880.0 <b>Ir</b> Iridio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	195.084 870.0 <b>Pt</b> Platino [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>9</sup> 6s <sup>1</sup>	196.9665 891.0 <b>Au</b> Oro [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>1</sup>	200.59 1007.1 <b>Hg</b> Mercurio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	204.3833 589.4 <b>Tl</b> Talio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>1</sup>	207.2 715.6 <b>Pb</b> Plomo [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>2</sup>	208.9804 703.0 <b>Bi</b> Bismuto [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>3</sup>	(210) 812.1 <b>Po</b> Polonio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>4</sup>	(210) 890.0 <b>At</b> Astatino [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>5</sup>	(220) 1037.0 <b>Rn</b> Radón [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>6</sup>						
7	(223) 380.0 <b>Fr</b> Francio [Rn] 7s <sup>1</sup>	(226) 509.3 <b>Ra</b> Radio [Rn] 7s <sup>2</sup>	(262) 470.0 <b>Lr</b> Laurencio [Rn] 5f <sup>14</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>1</sup>	(261) 580.0 <b>Rf</b> Rutherfordio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup>	(262) 580.0 <b>Db</b> Dubnio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>3</sup> 7s <sup>2</sup>	(266) 580.0 <b>Sg</b> Seaborgio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>4</sup> 7s <sup>2</sup>	(264) 580.0 <b>Bh</b> Bohrio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>5</sup> 7s <sup>2</sup>	(277) 580.0 <b>Hs</b> Hassio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup>	(268) 580.0 <b>Mt</b> Meitnerio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	(271) 580.0 <b>Ds</b> Darmstadio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>8</sup> 7s <sup>2</sup>	(272) 580.0 <b>Rg</b> Roentgenio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup>	(285) 580.0 <b>Cn</b> Copernicio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup>	(284) 580.0 <b>Uut</b> Ununtrio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>1</sup>	(289) 580.0 <b>Fl</b> Flerovio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>2</sup>	(288) 580.0 <b>Uup</b> Ununpentio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>3</sup>	(292) 580.0 <b>Lv</b> Livermorio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>4</sup>	117 <b>Uus</b> Ununseptio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>5</sup>	(294) 580.0 <b>Uuo</b> Ununoctio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>6</sup>						

masa atómica o número másico del isótopo más estable: 55.845  
 1.ª energía de ionización en kJ/mol: 762.5  
 símbolo químico: **Fe**  
 nombre: Hierro  
 configuración electrónica: [Ar] 3d<sup>6</sup> 4s<sup>2</sup>

número atómico: 26  
 electronegatividad: 1.83  
 estados de oxidación más comunes están en negrita: +6, +5, +4, +3, +2, +1, -1, -2

- metales alcalinos
- alcalinotérreos
- otros metales
- metales de transición
- lantánidos
- actínidos
- metaloides
- no metales
- halógenos
- gases nobles
- elementos desconocidos
- masas de elementos radiactivos entre paréntesis

## bloques de configuración electrónica



- notas
- por ahora, los elementos 113, 115, 117 y 118 no tienen nombre oficial designado por la IUPAC.
  - 1 kJ/mol ≈ 96.485 eV.
  - todos los elementos tienen un estado de oxidación implícito cero.

138.9054 538.1 <b>La</b> Lantano [Xe] 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	140.116 534.4 <b>Ce</b> Cerio [Xe] 4f <sup>1</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	140.9076 527.0 <b>Pr</b> Praseodimio [Xe] 4f <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>	144.242 533.1 <b>Nd</b> Neodimio [Xe] 4f <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>	(145) 540.0 <b>Pm</b> Prometio [Xe] 4f <sup>5</sup> 6s <sup>2</sup>	150.36 544.5 <b>Sm</b> Samario [Xe] 4f <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup>	151.964 547.1 <b>Eu</b> Europio [Xe] 4f <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	157.25 593.4 <b>Gd</b> Gadolinio [Xe] 4f <sup>7</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	158.9253 565.8 <b>Tb</b> Terbio [Xe] 4f <sup>9</sup> 6s <sup>2</sup>	162.500 573.0 <b>Dy</b> Disprósio [Xe] 4f <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	164.9303 581.0 <b>Ho</b> Holmio [Xe] 4f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>	167.259 589.3 <b>Er</b> Erbio [Xe] 4f <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup>	168.9342 596.7 <b>Tm</b> Tulio [Xe] 4f <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup>	173.054 603.4 <b>Yb</b> Iterbio [Xe] 4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>
(227) 499.0 <b>Ac</b> Actinio [Rn] 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	232.0380 587.0 <b>Th</b> Torio [Rn] 6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup>	231.0358 568.0 <b>Pa</b> Protactinio [Rn] 5f <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	238.0289 597.6 <b>U</b> Uranio [Rn] 5f <sup>3</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(237) 604.5 <b>Np</b> Neptunio [Rn] 5f <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(244) 584.7 <b>Pu</b> Plutonio [Rn] 5f <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup>	(243) 578.0 <b>Am</b> Americio [Rn] 5f <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	(247) 581.0 <b>Cm</b> Curio [Rn] 5f <sup>7</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	(247) 601.0 <b>Bk</b> Berkelio [Rn] 5f <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup>	(251) 608.0 <b>Cf</b> Californio [Rn] 5f <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup>	(252) 619.0 <b>Es</b> Einstenio [Rn] 5f <sup>11</sup> 7s <sup>2</sup>	(257) 627.0 <b>Fm</b> Fermio [Rn] 5f <sup>12</sup> 7s <sup>2</sup>	(258) 635.0 <b>Md</b> Mendelevio [Rn] 5f <sup>13</sup> 7s <sup>2</sup>	(259) 642.0 <b>No</b> Nobelio [Rn] 5f <sup>14</sup> 7s <sup>2</sup>