

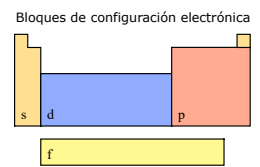
# Tabla periódica de los elementos

grupo 1																															18																												
período 1	<table border="1"> <tr> <td>1.00794 1312.0 1</td> <td colspan="11"></td> <td>4.002602 2372.3 2</td> </tr> <tr> <td>H Hidrógeno 1s<sup>1</sup></td> <td colspan="11"></td> <td>He Helio 1s<sup>2</sup></td> </tr> </table>													1.00794 1312.0 1												4.002602 2372.3 2	H Hidrógeno 1s <sup>1</sup>												He Helio 1s <sup>2</sup>	2																			
1.00794 1312.0 1												4.002602 2372.3 2																																															
H Hidrógeno 1s <sup>1</sup>												He Helio 1s <sup>2</sup>																																															
2	<table border="1"> <tr> <td>6.941 520.2 3</td> <td>9.012182 899.5 4</td> </tr> <tr> <td>Li Litio 1s<sup>2</sup> 2s<sup>1</sup></td> <td>Be Berilio 1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup></td> </tr> </table>		6.941 520.2 3	9.012182 899.5 4	Li Litio 1s <sup>2</sup> 2s <sup>1</sup>	Be Berilio 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup>																																																					
6.941 520.2 3	9.012182 899.5 4																																																										
Li Litio 1s <sup>2</sup> 2s <sup>1</sup>	Be Berilio 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup>																																																										
3	<table border="1"> <tr> <td>22.98976 495.8 11</td> <td>24.3050 737.7 12</td> </tr> <tr> <td>Na Sodio [Ne] 3s<sup>1</sup></td> <td>Mg Magnesio [Ne] 3s<sup>2</sup></td> </tr> </table>		22.98976 495.8 11	24.3050 737.7 12	Na Sodio [Ne] 3s <sup>1</sup>	Mg Magnesio [Ne] 3s <sup>2</sup>																																																					
22.98976 495.8 11	24.3050 737.7 12																																																										
Na Sodio [Ne] 3s <sup>1</sup>	Mg Magnesio [Ne] 3s <sup>2</sup>																																																										
4	<table border="1"> <tr> <td>39.0983 418.8 19</td> <td>40.078 389.8 20</td> <td>44.95591 633.1 21</td> <td>47.867 658.8 22</td> <td>50.9415 650.9 23</td> <td>51.9962 652.9 24</td> <td>54.93804 717.3 25</td> <td>55.845 762.5 26</td> <td>58.93319 760.4 27</td> <td>58.6934 737.1 28</td> <td>63.546 745.5 29</td> <td>65.38 906.4 30</td> <td>69.723 578.8 31</td> <td>72.64 762.0 32</td> <td>74.92160 947.0 33</td> <td>78.96 941.0 34</td> <td>79.904 1139.9 35</td> <td>83.798 2080.7 36</td> </tr> <tr> <td>K Potasio [Ar] 4s<sup>1</sup></td> <td>Ca Calcio [Ar] 4s<sup>2</sup></td> <td>Sc Escandio [Ar] 3d<sup>1</sup> 4s<sup>2</sup></td> <td>Ti Titanio [Ar] 3d<sup>2</sup> 4s<sup>2</sup></td> <td>V Vanadio [Ar] 3d<sup>3</sup> 4s<sup>2</sup></td> <td>Cr Cromo [Ar] 3d<sup>5</sup> 4s<sup>1</sup></td> <td>Mn Manganeso [Ar] 3d<sup>5</sup> 4s<sup>2</sup></td> <td>Fe Hierro [Ar] 3d<sup>6</sup> 4s<sup>2</sup></td> <td>Co Cobalto [Ar] 3d<sup>7</sup> 4s<sup>2</sup></td> <td>Ni Níquel [Ar] 3d<sup>8</sup> 4s<sup>2</sup></td> <td>Cu Cobre [Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>1</sup></td> <td>Zn Zinc [Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup></td> <td>Ga Galio [Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>1</sup></td> <td>Ge Germanio [Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>2</sup></td> <td>As Arsénico [Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>3</sup></td> <td>Se Selenio [Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>4</sup></td> <td>Br Bromo [Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>5</sup></td> <td>Kr Kriptón [Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>6</sup></td> </tr> </table>		39.0983 418.8 19	40.078 389.8 20	44.95591 633.1 21	47.867 658.8 22	50.9415 650.9 23	51.9962 652.9 24	54.93804 717.3 25	55.845 762.5 26	58.93319 760.4 27	58.6934 737.1 28	63.546 745.5 29	65.38 906.4 30	69.723 578.8 31	72.64 762.0 32	74.92160 947.0 33	78.96 941.0 34	79.904 1139.9 35	83.798 2080.7 36	K Potasio [Ar] 4s <sup>1</sup>	Ca Calcio [Ar] 4s <sup>2</sup>	Sc Escandio [Ar] 3d <sup>1</sup> 4s <sup>2</sup>	Ti Titanio [Ar] 3d <sup>2</sup> 4s <sup>2</sup>	V Vanadio [Ar] 3d <sup>3</sup> 4s <sup>2</sup>	Cr Cromo [Ar] 3d <sup>5</sup> 4s <sup>1</sup>	Mn Manganeso [Ar] 3d <sup>5</sup> 4s <sup>2</sup>	Fe Hierro [Ar] 3d <sup>6</sup> 4s <sup>2</sup>	Co Cobalto [Ar] 3d <sup>7</sup> 4s <sup>2</sup>	Ni Níquel [Ar] 3d <sup>8</sup> 4s <sup>2</sup>	Cu Cobre [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>1</sup>	Zn Zinc [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup>	Ga Galio [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>1</sup>	Ge Germanio [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup>	As Arsénico [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>3</sup>	Se Selenio [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>4</sup>	Br Bromo [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup>	Kr Kriptón [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup>																					
39.0983 418.8 19	40.078 389.8 20	44.95591 633.1 21	47.867 658.8 22	50.9415 650.9 23	51.9962 652.9 24	54.93804 717.3 25	55.845 762.5 26	58.93319 760.4 27	58.6934 737.1 28	63.546 745.5 29	65.38 906.4 30	69.723 578.8 31	72.64 762.0 32	74.92160 947.0 33	78.96 941.0 34	79.904 1139.9 35	83.798 2080.7 36																																										
K Potasio [Ar] 4s <sup>1</sup>	Ca Calcio [Ar] 4s <sup>2</sup>	Sc Escandio [Ar] 3d <sup>1</sup> 4s <sup>2</sup>	Ti Titanio [Ar] 3d <sup>2</sup> 4s <sup>2</sup>	V Vanadio [Ar] 3d <sup>3</sup> 4s <sup>2</sup>	Cr Cromo [Ar] 3d <sup>5</sup> 4s <sup>1</sup>	Mn Manganeso [Ar] 3d <sup>5</sup> 4s <sup>2</sup>	Fe Hierro [Ar] 3d <sup>6</sup> 4s <sup>2</sup>	Co Cobalto [Ar] 3d <sup>7</sup> 4s <sup>2</sup>	Ni Níquel [Ar] 3d <sup>8</sup> 4s <sup>2</sup>	Cu Cobre [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>1</sup>	Zn Zinc [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup>	Ga Galio [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>1</sup>	Ge Germanio [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup>	As Arsénico [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>3</sup>	Se Selenio [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>4</sup>	Br Bromo [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup>	Kr Kriptón [Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup>																																										
5	<table border="1"> <tr> <td>85.4678 403.0 37</td> <td>87.62 549.5 38</td> <td>88.90585 609.0 39</td> <td>91.224 640.1 40</td> <td>92.90638 652.1 41</td> <td>95.96 684.3 42</td> <td>(98) 702.0 43</td> <td>101.07 710.2 44</td> <td>102.9055 719.7 45</td> <td>106.42 804.4 46</td> <td>107.8682 731.0 47</td> <td>112.411 867.8 48</td> <td>114.818 726.4 49</td> <td>118.710 708.6 50</td> <td>121.760 834.0 51</td> <td>127.60 869.3 52</td> <td>126.9044 1008.4 53</td> <td>131.293 1170.4 54</td> </tr> <tr> <td>Rb Rubidio [Kr] 5s<sup>1</sup></td> <td>Sr Estroncio [Kr] 5s<sup>2</sup></td> <td>Y Itrio [Kr] 4d<sup>1</sup> 5s<sup>2</sup></td> <td>Zr Zirconio [Kr] 4d<sup>2</sup> 5s<sup>2</sup></td> <td>Nb Niobio [Kr] 4d<sup>4</sup> 5s<sup>1</sup></td> <td>Mo Molibdeno [Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>1</sup></td> <td>Tc Tecnecio [Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></td> <td>Ru Rutenio [Kr] 4d<sup>7</sup> 5s<sup>1</sup></td> <td>Rh Rodio [Kr] 4d<sup>8</sup> 5s<sup>1</sup></td> <td>Pd Paladio [Kr] 4d<sup>10</sup></td> <td>Ag Plata [Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>1</sup></td> <td>Cd Cadmio [Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup></td> <td>In Indio [Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>1</sup></td> <td>Sn Estaño [Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>2</sup></td> <td>Sb Antimonio [Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>3</sup></td> <td>Te Telurio [Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>4</sup></td> <td>I Yodo [Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>5</sup></td> <td>Xe Xenón [Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>6</sup></td> </tr> </table>		85.4678 403.0 37	87.62 549.5 38	88.90585 609.0 39	91.224 640.1 40	92.90638 652.1 41	95.96 684.3 42	(98) 702.0 43	101.07 710.2 44	102.9055 719.7 45	106.42 804.4 46	107.8682 731.0 47	112.411 867.8 48	114.818 726.4 49	118.710 708.6 50	121.760 834.0 51	127.60 869.3 52	126.9044 1008.4 53	131.293 1170.4 54	Rb Rubidio [Kr] 5s <sup>1</sup>	Sr Estroncio [Kr] 5s <sup>2</sup>	Y Itrio [Kr] 4d <sup>1</sup> 5s <sup>2</sup>	Zr Zirconio [Kr] 4d <sup>2</sup> 5s <sup>2</sup>	Nb Niobio [Kr] 4d <sup>4</sup> 5s <sup>1</sup>	Mo Molibdeno [Kr] 4d <sup>5</sup> 5s <sup>1</sup>	Tc Tecnecio [Kr] 4d <sup>5</sup> 5s <sup>2</sup>	Ru Rutenio [Kr] 4d <sup>7</sup> 5s <sup>1</sup>	Rh Rodio [Kr] 4d <sup>8</sup> 5s <sup>1</sup>	Pd Paladio [Kr] 4d <sup>10</sup>	Ag Plata [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>1</sup>	Cd Cadmio [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup>	In Indio [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>1</sup>	Sn Estaño [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>2</sup>	Sb Antimonio [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>3</sup>	Te Telurio [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>4</sup>	I Yodo [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>5</sup>	Xe Xenón [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>6</sup>																					
85.4678 403.0 37	87.62 549.5 38	88.90585 609.0 39	91.224 640.1 40	92.90638 652.1 41	95.96 684.3 42	(98) 702.0 43	101.07 710.2 44	102.9055 719.7 45	106.42 804.4 46	107.8682 731.0 47	112.411 867.8 48	114.818 726.4 49	118.710 708.6 50	121.760 834.0 51	127.60 869.3 52	126.9044 1008.4 53	131.293 1170.4 54																																										
Rb Rubidio [Kr] 5s <sup>1</sup>	Sr Estroncio [Kr] 5s <sup>2</sup>	Y Itrio [Kr] 4d <sup>1</sup> 5s <sup>2</sup>	Zr Zirconio [Kr] 4d <sup>2</sup> 5s <sup>2</sup>	Nb Niobio [Kr] 4d <sup>4</sup> 5s <sup>1</sup>	Mo Molibdeno [Kr] 4d <sup>5</sup> 5s <sup>1</sup>	Tc Tecnecio [Kr] 4d <sup>5</sup> 5s <sup>2</sup>	Ru Rutenio [Kr] 4d <sup>7</sup> 5s <sup>1</sup>	Rh Rodio [Kr] 4d <sup>8</sup> 5s <sup>1</sup>	Pd Paladio [Kr] 4d <sup>10</sup>	Ag Plata [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>1</sup>	Cd Cadmio [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup>	In Indio [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>1</sup>	Sn Estaño [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>2</sup>	Sb Antimonio [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>3</sup>	Te Telurio [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>4</sup>	I Yodo [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>5</sup>	Xe Xenón [Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>6</sup>																																										
6	<table border="1"> <tr> <td>132.9054 375.7 55</td> <td>137.327 502.9 56</td> <td>174.9668 523.5 71</td> <td>178.49 549.5 72</td> <td>180.9478 761.0 73</td> <td>183.84 770.0 74</td> <td>186.207 760.0 75</td> <td>190.23 780.0 76</td> <td>192.217 880.0 77</td> <td>195.084 870.0 78</td> <td>196.9665 890.1 79</td> <td>200.59 1007.1 80</td> <td>204.3833 589.4 81</td> <td>207.2 589.4 82</td> <td>208.9804 703.0 83</td> <td>(210) 703.0 84</td> <td>(210) 890.0 85</td> <td>(220) 1037.0 86</td> </tr> <tr> <td>Cs Cesio [Xe] 6s<sup>1</sup></td> <td>Ba Bario [Xe] 6s<sup>2</sup></td> <td>Lu Lutecio [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>1</sup> 6s<sup>2</sup></td> <td>Hf Hafnio [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>2</sup> 6s<sup>2</sup></td> <td>Ta Tantalio [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>3</sup> 6s<sup>2</sup></td> <td>W Wolframio [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>4</sup> 6s<sup>2</sup></td> <td>Re Renio [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>5</sup> 6s<sup>1</sup></td> <td>Os Osmio [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>6</sup> 6s<sup>2</sup></td> <td>Ir Iridio [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>7</sup> 6s<sup>2</sup></td> <td>Pt Platino [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>9</sup> 6s<sup>1</sup></td> <td>Au Oro [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>1</sup></td> <td>Hg Mercurio [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup></td> <td>Tl Talio [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup> 6p<sup>1</sup></td> <td>Pb Plomo [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup> 6p<sup>2</sup></td> <td>Bi Bismuto [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup> 6p<sup>3</sup></td> <td>Po Polonio [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup> 6p<sup>4</sup></td> <td>At Astato [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup> 6p<sup>5</sup></td> <td>Rn Radón [Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup> 6p<sup>6</sup></td> </tr> </table>		132.9054 375.7 55	137.327 502.9 56	174.9668 523.5 71	178.49 549.5 72	180.9478 761.0 73	183.84 770.0 74	186.207 760.0 75	190.23 780.0 76	192.217 880.0 77	195.084 870.0 78	196.9665 890.1 79	200.59 1007.1 80	204.3833 589.4 81	207.2 589.4 82	208.9804 703.0 83	(210) 703.0 84	(210) 890.0 85	(220) 1037.0 86	Cs Cesio [Xe] 6s <sup>1</sup>	Ba Bario [Xe] 6s <sup>2</sup>	Lu Lutecio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	Hf Hafnio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>2</sup> 6s <sup>2</sup>	Ta Tantalio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>	W Wolframio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>	Re Renio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>5</sup> 6s <sup>1</sup>	Os Osmio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup>	Ir Iridio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	Pt Platino [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>9</sup> 6s <sup>1</sup>	Au Oro [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>1</sup>	Hg Mercurio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	Tl Talio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>1</sup>	Pb Plomo [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>2</sup>	Bi Bismuto [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>3</sup>	Po Polonio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>4</sup>	At Astato [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>5</sup>	Rn Radón [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>6</sup>																					
132.9054 375.7 55	137.327 502.9 56	174.9668 523.5 71	178.49 549.5 72	180.9478 761.0 73	183.84 770.0 74	186.207 760.0 75	190.23 780.0 76	192.217 880.0 77	195.084 870.0 78	196.9665 890.1 79	200.59 1007.1 80	204.3833 589.4 81	207.2 589.4 82	208.9804 703.0 83	(210) 703.0 84	(210) 890.0 85	(220) 1037.0 86																																										
Cs Cesio [Xe] 6s <sup>1</sup>	Ba Bario [Xe] 6s <sup>2</sup>	Lu Lutecio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	Hf Hafnio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>2</sup> 6s <sup>2</sup>	Ta Tantalio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>	W Wolframio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>	Re Renio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>5</sup> 6s <sup>1</sup>	Os Osmio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup>	Ir Iridio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	Pt Platino [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>9</sup> 6s <sup>1</sup>	Au Oro [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>1</sup>	Hg Mercurio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	Tl Talio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>1</sup>	Pb Plomo [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>2</sup>	Bi Bismuto [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>3</sup>	Po Polonio [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>4</sup>	At Astato [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>5</sup>	Rn Radón [Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>6</sup>																																										
7	<table border="1"> <tr> <td>(223) 380.0 87</td> <td>(226) 309.3 88</td> <td>(262) 470.0 103</td> <td>(261) 580.0 104</td> <td>(262) 550.0 105</td> <td>(266) 550.0 106</td> <td>(264) 550.0 107</td> <td>(277) 550.0 108</td> <td>(268) 550.0 109</td> <td>(271) 550.0 110</td> <td>(272) 550.0 111</td> <td>(285) 550.0 112</td> <td>(284) 550.0 113</td> <td>(289) 550.0 114</td> <td>(288) 550.0 115</td> <td>(292) 550.0 116</td> <td>(294) 550.0 117</td> <td>(294) 550.0 118</td> </tr> <tr> <td>Fr Francio [Rn] 7s<sup>1</sup></td> <td>Ra Radio [Rn] 7s<sup>2</sup></td> <td>Lr Laurencio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>1</sup> 7s<sup>2</sup></td> <td>Rf Rutherfordio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>2</sup> 7s<sup>2</sup></td> <td>Db Dubnio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup></td> <td>Sg Seaborgio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>4</sup> 7s<sup>2</sup></td> <td>Bh Bohrio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>5</sup> 7s<sup>2</sup></td> <td>Hs Hassio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>6</sup> 7s<sup>2</sup></td> <td>Mt Meitnerio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>7</sup> 7s<sup>2</sup></td> <td>Ds Darmstatio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>8</sup> 7s<sup>2</sup></td> <td>Rg Roentgenio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>9</sup> 7s<sup>2</sup></td> <td>Cn Copernicio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>10</sup> 7s<sup>2</sup></td> <td>Nh Nihonio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>10</sup> 7s<sup>2</sup> 7p<sup>1</sup></td> <td>Fl Flerovio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>10</sup> 7s<sup>2</sup> 7p<sup>2</sup></td> <td>Mc Moscovio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>10</sup> 7s<sup>2</sup> 7p<sup>3</sup></td> <td>Lv Livermorio [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>10</sup> 7s<sup>2</sup> 7p<sup>4</sup></td> <td>Ts Teneso [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>10</sup> 7s<sup>2</sup> 7p<sup>5</sup></td> <td>Og Oganesson [Rn] 5f<sup>14</sup> 6d<sup>10</sup> 7s<sup>2</sup> 7p<sup>6</sup></td> </tr> </table>		(223) 380.0 87	(226) 309.3 88	(262) 470.0 103	(261) 580.0 104	(262) 550.0 105	(266) 550.0 106	(264) 550.0 107	(277) 550.0 108	(268) 550.0 109	(271) 550.0 110	(272) 550.0 111	(285) 550.0 112	(284) 550.0 113	(289) 550.0 114	(288) 550.0 115	(292) 550.0 116	(294) 550.0 117	(294) 550.0 118	Fr Francio [Rn] 7s <sup>1</sup>	Ra Radio [Rn] 7s <sup>2</sup>	Lr Laurencio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	Rf Rutherfordio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup>	Db Dubnio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>3</sup> 7s <sup>2</sup>	Sg Seaborgio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>4</sup> 7s <sup>2</sup>	Bh Bohrio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>5</sup> 7s <sup>2</sup>	Hs Hassio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup>	Mt Meitnerio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	Ds Darmstatio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>8</sup> 7s <sup>2</sup>	Rg Roentgenio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup>	Cn Copernicio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup>	Nh Nihonio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>1</sup>	Fl Flerovio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>2</sup>	Mc Moscovio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>3</sup>	Lv Livermorio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>4</sup>	Ts Teneso [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>5</sup>	Og Oganesson [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>6</sup>																					
(223) 380.0 87	(226) 309.3 88	(262) 470.0 103	(261) 580.0 104	(262) 550.0 105	(266) 550.0 106	(264) 550.0 107	(277) 550.0 108	(268) 550.0 109	(271) 550.0 110	(272) 550.0 111	(285) 550.0 112	(284) 550.0 113	(289) 550.0 114	(288) 550.0 115	(292) 550.0 116	(294) 550.0 117	(294) 550.0 118																																										
Fr Francio [Rn] 7s <sup>1</sup>	Ra Radio [Rn] 7s <sup>2</sup>	Lr Laurencio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	Rf Rutherfordio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup>	Db Dubnio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>3</sup> 7s <sup>2</sup>	Sg Seaborgio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>4</sup> 7s <sup>2</sup>	Bh Bohrio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>5</sup> 7s <sup>2</sup>	Hs Hassio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup>	Mt Meitnerio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	Ds Darmstatio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>8</sup> 7s <sup>2</sup>	Rg Roentgenio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup>	Cn Copernicio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup>	Nh Nihonio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>1</sup>	Fl Flerovio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>2</sup>	Mc Moscovio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>3</sup>	Lv Livermorio [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>4</sup>	Ts Teneso [Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>5</sup>	Og Oganesson [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



- Notas
- 1 kJ/mol ≈ 96.485 eV.
  - Todos los elementos tienen un estado de oxidación implícito cero.
  - Los estados de oxidación de los elementos 109,110, 111,112,113,114,115,116,117 y 118 son predicciones.
  - Las configuraciones electrónicas de los elementos 105, 106,107,108,109,110,111,112,113,114,115,116,117 y 118 son predicciones.

138.9054 538.1 57	140.116 534.4 58	140.9076 527.0 59	144.242 533.1 60	(145) 540.0 61	150.36 544.5 62	151.964 547.1 63	157.25 593.4 64	158.9253 565.8 65	162.500 573.0 66	164.9303 581.0 67	167.259 589.3 68	168.9342 596.7 69	173.054 603.4 70
La Lantano [Xe] 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	Ce Cerio [Xe] 4f <sup>1</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	Pr Prasodimio [Xe] 4f <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>	Nd Neodimio [Xe] 4f <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>	Pm Prometio [Xe] 4f <sup>5</sup> 6s <sup>2</sup>	Sm Samario [Xe] 4f <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup>	Eu Europio [Xe] 4f <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup>	Gd Gadolinio [Xe] 4f <sup>7</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup>	Tb Terbio [Xe] 4f <sup>9</sup> 6s <sup>2</sup>	Dy Disprosio [Xe] 4f <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>	Ho Holmio [Xe] 4f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>	Er Erbio [Xe] 4f <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup>	Tm Tulio [Xe] 4f <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup>	Yb Iterbio [Xe] 4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup>
(227) 499.0 89	232.0380 587.0 90	231.0358 568.0 91	238.0289 597.6 92	(237) 604.5 93	(244) 584.7 94	(243) 578.0 95	(247) 581.0 96	(247) 601.0 97	(251) 608.0 98	(252) 619.0 99	(257) 627.0 100	(258) 635.0 101	(259) 642.0 102
Ac Actinio [Rn] 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	Th Torio [Rn] 6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup>	Pa Protactinio [Rn] 5f <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	U Uranio [Rn] 5f <sup>3</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	Np Neptunio [Rn] 5f <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	Pu Plutonio [Rn] 5f <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup>	Am Americio [Rn] 5f <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>	Cm Curio [Rn] 5f <sup>7</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>	Bk Berkelio [Rn] 5f <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup>	Cf Californio [Rn] 5f <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup>	Es Einstenio [Rn] 5f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>	Fm Fermio [Rn] 5f <sup>12</sup> 7s <sup>2</sup>	Md Mendelevio [Rn] 5f <sup>13</sup> 7s <sup>2</sup>	No Nobelio [Rn] 5f <sup>14</sup> 7s <sup>2</sup>



Original file: [https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Periodic\\_table\\_large-es.svg](https://commons.wikimedia.org/wiki/File:Periodic_table_large-es.svg)