

# Tabla periódica de los elementos

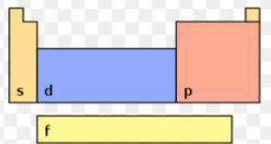
|           |   |  |  |  |   |   |  |   |   |  |   |   |  |   |  |   |   |  |
|-----------|---|--|--|--|---|---|--|---|---|--|---|---|--|---|--|---|---|--|
| grupo 1   |   |  |  |  |   |   |  |   |   |  |   |   |  |   |  |   | 18  |  |
| periodo 1 | <b>H</b><br>1.00794<br>1<br>Hidrógeno<br>1s <sup>1</sup>            |  |  |  |   |   |  |   |   |  |   |   |  |   |  |   |   | <b>He</b><br>4.002602<br>2<br>Helio<br>1s <sup>2</sup>   |
| 2         | <b>Li</b><br>6.941<br>3<br>Litio<br>1s <sup>2</sup> 2s <sup>1</sup> | <b>Be</b><br>9.012182<br>4<br>Berilio<br>1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> |  |  |   |   |  |   |   |  |   |   | <b>B</b><br>10.811<br>5<br>Boro<br>1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>1</sup>                             | <b>C</b><br>12.0107<br>6<br>Carbono<br>1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup>                          | <b>N</b><br>14.0067<br>7<br>Nitrógeno<br>1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>3</sup>                         | <b>O</b><br>15.9994<br>8<br>Oxígeno<br>1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>                            | <b>F</b><br>18.9984039<br>9<br>Flúor<br>1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup>                       | <b>Ne</b><br>20.1797<br>10<br>Neón<br>1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup>                            |
| 3         | <b>Na</b><br>22.98976928<br>11<br>Sodio<br>[Ne] 3s <sup>1</sup>     | <b>Mg</b><br>24.3050<br>12<br>Magnesio<br>[Ne] 3s <sup>2</sup>           |  |  |   |   |  |   |   |  |   |   | <b>Al</b><br>26.9815385<br>13<br>Aluminio<br>[Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>1</sup>                              | <b>Si</b><br>28.0855<br>14<br>Silicio<br>[Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup>                                   | <b>P</b><br>30.973761998<br>15<br>Fósforo<br>[Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>3</sup>                                | <b>S</b><br>32.065<br>16<br>Azufre<br>[Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>4</sup>  | <b>Cl</b><br>35.453<br>17<br>Cloro<br>[Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup>                                    | <b>Ar</b><br>39.948<br>18<br>Argón<br>[Ne] 3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup>                                       |
| 4         | <b>K</b><br>39.0983<br>19<br>Potasio<br>[Ar] 4s <sup>1</sup>        | <b>Ca</b><br>40.078<br>20<br>Calcio<br>[Ar] 4s <sup>2</sup>              | <b>Sc</b><br>44.955912<br>21<br>Escandio<br>[Ar] 3d <sup>1</sup> 4s <sup>2</sup>                 | <b>Ti</b><br>47.867<br>22<br>Titanio<br>[Ar] 3d <sup>2</sup> 4s <sup>2</sup>                       | <b>V</b><br>50.9415<br>23<br>Vanadio<br>[Ar] 3d <sup>3</sup> 4s <sup>2</sup>                      | <b>Cr</b><br>51.9962<br>24<br>Cromo<br>[Ar] 3d <sup>5</sup> 4s <sup>1</sup>                     | <b>Mn</b><br>54.938045<br>25<br>Manganeso<br>[Ar] 3d <sup>5</sup> 4s <sup>2</sup>            | <b>Fe</b><br>55.845<br>26<br>Hierro<br>[Ar] 3d <sup>6</sup> 4s <sup>2</sup>                   | <b>Co</b><br>58.933197<br>27<br>Cobalto<br>[Ar] 3d <sup>7</sup> 4s <sup>2</sup>                 | <b>Ni</b><br>58.6934<br>28<br>Niquel<br>[Ar] 3d <sup>8</sup> 4s <sup>2</sup>                     | <b>Cu</b><br>63.546<br>29<br>Cobre<br>[Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>1</sup>                       | <b>Zn</b><br>65.38<br>30<br>Zinc<br>[Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup>                         | <b>Ga</b><br>69.723<br>31<br>Galio<br>[Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>1</sup>                    | <b>Ge</b><br>72.64<br>32<br>Germanio<br>[Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup>                   | <b>As</b><br>74.921603<br>33<br>Arsénico<br>[Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>3</sup>                | <b>Se</b><br>78.96<br>34<br>Selenio<br>[Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>4</sup>                      | <b>Br</b><br>79.904<br>35<br>Bromo<br>[Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup>                   | <b>Kr</b><br>83.798<br>36<br>Kriptón<br>[Ar] 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup>                    |
| 5         | <b>Rb</b><br>85.4678<br>37<br>Rubidio<br>[Kr] 5s <sup>1</sup>       | <b>Sr</b><br>87.62<br>38<br>Estroncio<br>[Kr] 5s <sup>2</sup>            | <b>Y</b><br>88.905852<br>39<br>Itrio<br>[Kr] 4d <sup>1</sup> 5s <sup>2</sup>                     | <b>Zr</b><br>91.224<br>40<br>Zirconio<br>[Kr] 4d <sup>2</sup> 5s <sup>2</sup>                      | <b>Nb</b><br>92.90638<br>41<br>Niobio<br>[Kr] 4d <sup>4</sup> 5s <sup>1</sup>                     | <b>Mo</b><br>95.96<br>42<br>Molibdeno<br>[Kr] 4d <sup>5</sup> 5s <sup>1</sup>                   | <b>Tc</b><br>(98)<br>43<br>Tecnecio<br>[Kr] 4d <sup>5</sup> 5s <sup>2</sup>                  | <b>Ru</b><br>101.07<br>44<br>Rutenio<br>[Kr] 4d <sup>7</sup> 5s <sup>1</sup>                  | <b>Rh</b><br>102.9055<br>45<br>Rodio<br>[Kr] 4d <sup>8</sup> 5s <sup>1</sup>                    | <b>Pd</b><br>106.42<br>46<br>Paladio<br>[Kr] 4d <sup>10</sup>                                    | <b>Ag</b><br>107.8682<br>47<br>Plata<br>[Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>1</sup>                     | <b>Cd</b><br>112.414<br>48<br>Cadmio<br>[Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup>                     | <b>In</b><br>114.818<br>49<br>Indio<br>[Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>1</sup>                   | <b>Sn</b><br>118.710<br>50<br>Estaño<br>[Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>2</sup>                   | <b>Sb</b><br>121.760<br>51<br>Antimonio<br>[Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>3</sup>                 | <b>Te</b><br>127.60<br>52<br>Telurio<br>[Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>4</sup>                     | <b>I</b><br>126.90447<br>53<br>Yodo<br>[Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>5</sup>                  | <b>Xe</b><br>131.293<br>54<br>Xenón<br>[Kr] 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 5p <sup>6</sup>                     |
| 6         | <b>Cs</b><br>132.90545<br>55<br>Cesio<br>[Xe] 6s <sup>1</sup>       | <b>Ba</b><br>137.327<br>56<br>Bario<br>[Xe] 6s <sup>2</sup>              | <b>Lu</b><br>174.96687<br>71<br>Lutecio<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>Hf</b><br>178.49<br>72<br>Hafnio<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>2</sup> 6s <sup>2</sup>       | <b>Ta</b><br>180.94788<br>73<br>Tantalio<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>W</b><br>183.84<br>74<br>Wolframio<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>  | <b>Re</b><br>186.207<br>75<br>Renio<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>5</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>Os</b><br>190.23<br>76<br>Osmio<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup>   | <b>Ir</b><br>192.22177<br>77<br>Iridio<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>Pt</b><br>195.084<br>78<br>Platino<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>9</sup> 6s <sup>1</sup>   | <b>Au</b><br>196.96657<br>79<br>Oro<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>1</sup>     | <b>Hg</b><br>200.59<br>80<br>Mercurio<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup>   | <b>Tl</b><br>204.3833<br>81<br>Talio<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>1</sup> | <b>Pb</b><br>207.2<br>82<br>Plomo<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>2</sup>     | <b>Bi</b><br>208.9804<br>83<br>Bismuto<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>3</sup> | <b>Po</b><br>(210)<br>84<br>Polonio<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>4</sup>     | <b>At</b><br>(210)<br>85<br>Astatio<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>5</sup> | <b>Rn</b><br>(222)<br>86<br>Radón<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 6p <sup>6</sup>      |
| 7         | <b>Fr</b><br>(223)<br>87<br>Francio<br>[Rn] 7s <sup>1</sup>         | <b>Ra</b><br>(226)<br>88<br>Radio<br>[Rn] 7s <sup>2</sup>                | <b>Lr</b><br>(262)<br>103<br>Lawrencio<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7p <sup>2</sup>  | <b>Rf</b><br>(261)<br>104<br>Rutherfordio<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>2</sup> 7p <sup>2</sup> | <b>Db</b><br>(262)<br>105<br>Dubnio<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>3</sup> 7p <sup>2</sup>      | <b>Sg</b><br>(266)<br>106<br>Seaborgio<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>4</sup> | <b>Bh</b><br>(264)<br>107<br>Bohrio<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>5</sup> 7s <sup>2</sup> | <b>Hs</b><br>(277)<br>108<br>Hassio<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> | <b>Mt</b><br>(268)<br>109<br>Meitnerio<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>7</sup> | <b>Ds</b><br>(271)<br>110<br>Darmstatio<br>[Rn] 7s <sup>2</sup> 5f <sup>14</sup> 6d <sup>8</sup> | <b>Rg</b><br>(272)<br>111<br>Roentgenio<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>1</sup> | <b>Cn</b><br>(285)<br>112<br>Copernicio<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> | <b>Nh</b><br>(284)<br>113<br>Nihonio<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>1</sup> | <b>Fl</b><br>(289)<br>114<br>Flerovio<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>2</sup> | <b>Mc</b><br>(288)<br>115<br>Moscovio<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>3</sup>  | <b>Lv</b><br>(292)<br>116<br>Livermorio<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>4</sup> | <b>Ts</b><br>(294)<br>117<br>Teneso<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>5</sup> | <b>Og</b><br>(294)<br>118<br>Oganesson<br>[Rn] 5f <sup>14</sup> 6d <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> 7p <sup>6</sup> |

**55.845** masa atómica o número másico del isótopo más estable  
**762.5** 1.83 1.ª energía de ionización en kJ/mol  
**26** número atómico  
**Fe** símbolo químico  
**Hierro** nombre  
**[Ar] 3d<sup>6</sup> 4s<sup>2</sup>** configuración electrónica

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

+ estados de oxidación más comunes están en negrita

### Bloques de configuración electrónica



### 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.

|   |   |   |   |  |  |   |  |  |  |   |  |  |  |
|---|---|---|---|--|--|---|--|--|--|---|--|--|--|
| <b>La</b><br>138.90547<br>57<br>Lantano<br>[Xe] 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>Ce</b><br>140.116<br>58<br>Cerio<br>[Xe] 4f <sup>1</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>Pr</b><br>140.90768<br>59<br>Praseodimio<br>[Xe] 4f <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup>                 | <b>Nd</b><br>144.242<br>60<br>Neodimio<br>[Xe] 4f <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup>                | <b>Pm</b><br>(145)<br>61<br>Prometio<br>[Xe] 4f <sup>5</sup> 6s <sup>2</sup>                 | <b>Sm</b><br>150.36<br>62<br>Samario<br>[Xe] 4f <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>Eu</b><br>151.964<br>63<br>Europio<br>[Xe] 4f <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>Gd</b><br>157.25<br>64<br>Gadolinio<br>[Xe] 4f <sup>7</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>Tb</b><br>158.92535<br>65<br>Terbio<br>[Xe] 4f <sup>9</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>Dy</b><br>162.500<br>66<br>Disprosio<br>[Xe] 4f <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>Ho</b><br>164.93033<br>67<br>Holmio<br>[Xe] 4f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>Er</b><br>167.259<br>68<br>Erbio<br>[Xe] 4f <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup> | <b>Tm</b><br>168.93402<br>69<br>Tulio<br>[Xe] 4f <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup>   | <b>Yb</b><br>173.054<br>70<br>Iterbio<br>[Xe] 4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup> |
| <b>Ac</b><br>(227)<br>89<br>Actinio<br>[Rn] 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>     | <b>Th</b><br>232.03806<br>90<br>Torio<br>[Rn] 6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup>               | <b>Pa</b><br>231.03588<br>91<br>Protactinio<br>[Rn] 5f <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> | <b>U</b><br>238.02891<br>92<br>Uranio<br>[Rn] 5f <sup>3</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> | <b>Np</b><br>(237)<br>93<br>Neptunio<br>[Rn] 5f <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> | <b>Pu</b><br>(244)<br>94<br>Plutonio<br>[Rn] 5f <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup> | <b>Am</b><br>(243)<br>95<br>Americio<br>[Rn] 5f <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup>  | <b>Cm</b><br>(247)<br>96<br>Curio<br>[Rn] 5f <sup>7</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup>      | <b>Bk</b><br>(247)<br>97<br>Berkelio<br>[Rn] 5f <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup>   | <b>Cf</b><br>(251)<br>98<br>Californio<br>[Rn] 5f <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup>  | <b>Es</b><br>(252)<br>99<br>Einstenio<br>[Rn] 5f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup>  | <b>Fm</b><br>(257)<br>100<br>Fermio<br>[Rn] 5f <sup>12</sup> 7s <sup>2</sup> | <b>Md</b><br>(258)<br>101<br>Mendelevio<br>[Rn] 5f <sup>13</sup> 7s <sup>2</sup> | <b>No</b><br>(259)<br>102<br>Nobelio<br>[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)