

Tableau périodique des éléments

Tableau de Mendeleïev

|   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |
|---|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|---|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|---|--|--|--|--|--|
| <div><div><div>1<div><div>2.20</div><div>1s</div><div>H</div><div>Hydrogène</div><div>1.00784–1.00811</div></div></div><div>2<div><div></div><div>1s</div><div>He</div><div>Hélium</div><div>4.002602(2)</div></div></div></div></div>  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | <div><div><div>3<div><div>0.98</div><div>2s</div><div>Li</div><div>Lithium</div><div>6.938–6.997</div></div></div><div>4<div><div>1.57</div><div>2s</div><div>Be</div><div>Béryllium</div><div>9.0121831(5)</div></div></div></div><div><div><div>Z</div><div>χ</div><div>Sy</div><div>Nom</div><div>pas</div></div><div>Z = numéro atomique; χ = électronégativité; sc = sous-couche électronique;<br/>Sy = symbole; Nom = nom de l'élément; pas = poids atomique standard</div></div></div>   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | <div><div><div>5<div><div>2.04</div><div>2p</div><div>B</div><div>Bore</div><div>10.806–10.821</div></div></div><div>6<div><div>2.55</div><div>2p</div><div>C</div><div>Carbone</div><div>12.0096–12.0116</div></div></div><div>7<div><div>3.04</div><div>2p</div><div>N</div><div>Azote</div><div>14.00643–14.00728</div></div></div><div>8<div><div>3.44</div><div>2p</div><div>O</div><div>Oxygène</div><div>15.99903–15.99977</div></div></div><div>9<div><div>3.98</div><div>2p</div><div>F</div><div>Fluor</div><div>18.998403163(6)</div></div></div><div>10<div><div></div><div>2p</div><div>Ne</div><div>Néon</div><div>20.1797(6)</div></div></div></div></div> |  |  |  |  |  |
| <div><div><div>11<div><div>0.93</div><div>3s</div><div>Na</div><div>Sodium</div><div>22.98976928(2)</div></div></div><div>12<div><div>1.31</div><div>3s</div><div>Mg</div><div>Magnésium</div><div>24.304–24.307</div></div></div></div></div>  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  | <div><div><div>13<div><div>1.61</div><div>3p</div><div>Al</div><div>Aluminium</div><div>26.9815385(7)</div></div></div><div>14<div><div>1.90</div><div>3p</div><div>Si</div><div>Silicium</div><div>28.084–28.086</div></div></div><div>15<div><div>2.19</div><div>3p</div><div>P</div><div>Phosphore</div><div>30.973761998(5)</div></div></div><div>16<div><div>2.58</div><div>3p</div><div>S</div><div>Soufre</div><div>32.059–32.076</div></div></div><div>17<div><div>3.16</div><div>3p</div><div>Cl</div><div>Chlore</div><div>35.446–35.457</div></div></div><div>18<div><div></div><div>3p</div><div>Ar</div><div>Argon</div><div>39.948(1)</div></div></div></div></div> |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |
| <div><div><div>19<div><div>0.82</div><div>4s</div><div>K</div><div>Potassium</div><div>39.0983(1)</div></div></div><div>20<div><div>1.00</div><div>4s</div><div>Ca</div><div>Calcium</div><div>40.078(4)</div></div></div><div>21<div><div>1.36</div><div>3d</div><div>Sc</div><div>Scandium</div><div>44.955908(5)</div></div></div><div>22<div><div>1.54</div><div>3d</div><div>Ti</div><div>Titane</div><div>47.867(1)</div></div></div><div>23<div><div>1.63</div><div>3d</div><div>V</div><div>Vanadium</div><div>50.9415(1)</div></div></div><div>24<div><div>1.66</div><div>3d*</div><div>Cr</div><div>Chrome</div><div>51.9961(6)</div></div></div><div>25<div><div>1.55</div><div>3d</div><div>Mn</div><div>Manganèse</div><div>54.938044(3)</div></div></div><div>26<div><div>1.83</div><div>3d</div><div>Fe</div><div>Fer</div><div>55.845(2)</div></div></div><div>27<div><div>1.88</div><div>3d</div><div>Co</div><div>Cobalt</div><div>58.933194(4)</div></div></div><div>28<div><div>1.91</div><div>3d</div><div>Ni</div><div>Nickel</div><div>58.6934(4)</div></div></div><div>29<div><div>1.90</div><div>3d*</div><div>Cu</div><div>Cuivre</div><div>63.546(3)</div></div></div><div>30<div><div>1.65</div><div>3d</div><div>Zn</div><div>Zinc</div><div>65.38(2)</div></div></div><div>31<div><div>1.81</div><div>4p</div><div>Ga</div><div>Gallium</div><div>69.723(1)</div></div></div><div>32<div><div>2.01</div><div>4p</div><div>Ge</div><div>Germanium</div><div>72.630(8)</div></div></div><div>33<div><div>2.18</div><div>4p</div><div>As</div><div>Arsenic</div><div>74.921595(6)</div></div></div><div>34<div><div>2.55</div><div>4p</div><div>Se</div><div>Sélénium</div><div>78.971(8)</div></div></div><div>35<div><div>2.96</div><div>4p</div><div>Br</div><div>Brome</div><div>79.901–79.907</div></div></div><div>36<div><div>3.00</div><div>4p</div><div>Kr</div><div>Krypton</div><div>83.798(2)</div></div></div></div></div>  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |
| <div><div><div>37<div><div>0.82</div><div>5s</div><div>Rb</div><div>Rubidium</div><div>85.4678(3)</div></div></div><div>38<div><div>0.95</div><div>5s</div><div>Sr</div><div>Strontium</div><div>87.62(1)</div></div></div><div>39<div><div>1.22</div><div>4d</div><div>Y</div><div>Yttrium</div><div>88.90584(2)</div></div></div><div>40<div><div>1.33</div><div>4d</div><div>Zr</div><div>Zirconium</div><div>91.224(2)</div></div></div><div>41<div><div>1.6</div><div>4d*</div><div>Nb</div><div>Niobium</div><div>92.90637(2)</div></div></div><div>42<div><div>2.16</div><div>4d*</div><div>Mo</div><div>Molybdène</div><div>95.95(1)</div></div></div><div>43<div><div>1.9</div><div>4d</div><div>Tc</div><div>Technétium</div><div>(98)</div></div></div><div>44<div><div>2.2</div><div>4d*</div><div>Ru</div><div>Ruthénium</div><div>101.07(2)</div></div></div><div>45<div><div>2.28</div><div>4d*</div><div>Rh</div><div>Rhodium</div><div>102.90550(2)</div></div></div><div>46<div><div>2.20</div><div>4d*</div><div>Pd</div><div>Palladium</div><div>106.42(1)</div></div></div><div>47<div><div>1.93</div><div>4d*</div><div>Ag</div><div>Argent</div><div>107.8682(2)</div></div></div><div>48<div><div>1.69</div><div>4d</div><div>Cd</div><div>Cadmium</div><div>112.414(4)</div></div></div><div>49<div><div>1.78</div><div>5p</div><div>In</div><div>Indium</div><div>114.818(1)</div></div></div><div>50<div><div>1.96</div><div>5p</div><div>Sn</div><div>Étain</div><div>118.710(7)</div></div></div><div>51<div><div>2.05</div><div>5p</div><div>Sb</div><div>Antimoine</div><div>121.760(1)</div></div></div><div>52<div><div>2.1</div><div>5p</div><div>Te</div><div>Tellure</div><div>127.60(3)</div></div></div><div>53<div><div>2.66</div><div>5p</div><div>I</div><div>Iode</div><div>126.90447(3)</div></div></div><div>54<div><div>2.60</div><div>5p</div><div>Xe</div><div>Xénon</div><div>131.293(6)</div></div></div></div></div>  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |
| <div><div><div>55<div><div>0.79</div><div>6s</div><div>Cs</div><div>Césium</div><div>132.90545196(6)</div></div></div><div>56<div><div>0.89</div><div>6s</div><div>Ba</div><div>Baryum</div><div>137.327(7)</div></div></div><div>57-71<div></div><div></div><div>*</div><div>Lanthanides</div></div><div>72<div><div>1.3</div><div>5d</div><div>Hf</div><div>Hafnium</div><div>178.49(2)</div></div></div><div>73<div><div>1.5</div><div>5d</div><div>Ta</div><div>Tantale</div><div>180.94788(2)</div></div></div><div>74<div><div>2.36</div><div>5d</div><div>W</div><div>Tungstène</div><div>183.84(1)</div></div></div><div>75<div><div>1.9</div><div>5d</div><div>Re</div><div>Rhénium</div><div>186.207(1)</div></div></div><div>76<div><div>2.2</div><div>5d</div><div>Os</div><div>Osmium</div><div>190.23(3)</div></div></div><div>77<div><div>2.20</div><div>5d</div><div>Ir</div><div>Iridium</div><div>192.217(3)</div></div></div><div>78<div><div>2.28</div><div>5d*</div><div>Pt</div><div>Platine</div><div>195.084(9)</div></div></div><div>79<div><div>2.54</div><div>5d*</div><div>Au</div><div>Or</div><div>196.966569(5)</div></div></div><div>80<div><div>2.00</div><div>5d</div><div>Hg</div><div>Mercur</div><div>200.592(3)</div></div></div><div>81<div><div>1.62</div><div>6p</div><div>Tl</div><div>Thallium</div><div>204.382–204.385</div></div></div><div>82<div><div>1.87</div><div>6p</div><div>Pb</div><div>Plomb</div><div>207.2(1)</div></div></div><div>83<div><div>2.02</div><div>6p</div><div>Bi</div><div>Bismuth</div><div>208.98040(1)</div></div></div><div>84<div><div>2.0</div><div>6p</div><div>Po</div><div>Polonium</div><div>(209)</div></div></div><div>85<div><div>2.2</div><div>6p</div><div>At</div><div>Astate</div><div>(210)</div></div></div><div>86<div><div>2.2</div><div>6p</div><div>Rn</div><div>Radon</div><div>(222)</div></div></div></div></div>   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |
| <div><div><div>87<div><div>0.7</div><div>7s</div><div>Fr</div><div>Francium</div><div>(223)</div></div></div><div>88<div><div>0.9</div><div>7s</div><div>Ra</div><div>Radium</div><div>(226)</div></div></div><div>89-103<div></div><div></div><div>**</div><div>Actinides</div></div><div>104<div><div></div><div>6d</div><div>Rf</div><div>Rutherfordium</div><div>(261)</div></div></div><div>105<div><div></div><div>6d</div><div>Db</div><div>Dubnium</div><div>(268)</div></div></div><div>106<div><div></div><div>6d</div><div>Sg</div><div>Seaborgium</div><div>(269)</div></div></div><div>107<div><div></div><div>6d</div><div>Bh</div><div>Bohrium</div><div>(270)</div></div></div><div>108<div><div></div><div>6d</div><div>Hs</div><div>Hassium</div><div>(269)</div></div></div><div>109<div><div></div><div>6d</div><div>Mt</div><div>Meitnérium</div><div>(278)</div></div></div><div>110<div><div></div><div>6d</div><div>Ds</div><div>Darmstadtium</div><div>(281)</div></div></div><div>111<div><div></div><div>6d</div><div>Rg</div><div>Roentgenium</div><div>(282)</div></div></div><div>112<div><div></div><div>6d</div><div>Cn</div><div>Copernicium</div><div>(285)</div></div></div><div>113<div><div></div><div>7p</div><div>Nh</div><div>Nihonium</div><div>(286)</div></div></div><div>114<div><div></div><div>7p</div><div>Fl</div><div>Flérovium</div><div>(289)</div></div></div><div>115<div><div></div><div>7p</div><div>Mc</div><div>Moscovium</div><div>(289)</div></div></div><div>116<div><div></div><div>7p</div><div>Lv</div><div>Livermorium</div><div>(293)</div></div></div><div>117<div><div></div><div>7p</div><div>Ts</div><div>Tennesse</div><div>(294)</div></div></div><div>118<div><div></div><div>7p</div><div>Og</div><div>Oganesson</div><div>(294)</div></div></div></div></div>   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |
| <div><div><div>*</div><div>57<div><div>1.1</div><div>5d*</div><div>La</div><div>Lanthane</div><div>138.90547(7)</div></div></div><div>58<div><div>1.12</div><div>4f*</div><div>Ce</div><div>Cérium</div><div>140.116(1)</div></div></div><div>59<div><div>1.13</div><div>4f</div><div>Pr</div><div>Praséodyme</div><div>140.90766(2)</div></div></div><div>60<div><div>1.14</div><div>4f</div><div>Nd</div><div>Néodyme</div><div>144.242(3)</div></div></div><div>61<div><div>1.13</div><div>4f</div><div>Pm</div><div>Prométhium</div><div>(145)</div></div></div><div>62<div><div>1.17</div><div>4f</div><div>Sm</div><div>Samarium</div><div>150.36(2)</div></div></div><div>63<div><div>1.2</div><div>4f</div><div>Eu</div><div>Europium</div><div>151.964(1)</div></div></div><div>64<div><div>1.2</div><div>4f*</div><div>Gd</div><div>Gadolinium</div><div>157.25(3)</div></div></div><div>65<div><div>1.1</div><div>4f</div><div>Tb</div><div>Terbium</div><div>158.92535(2)</div></div></div><div>66<div><div>1.22</div><div>4f</div><div>Dy</div><div>Dysprosium</div><div>162.500(1)</div></div></div><div>67<div><div>1.23</div><div>4f</div><div>Ho</div><div>Holmium</div><div>164.93033(2)</div></div></div><div>68<div><div>1.24</div><div>4f</div><div>Er</div><div>Erbium</div><div>167.259(3)</div></div></div><div>69<div><div>1.25</div><div>4f</div><div>Tm</div><div>Thulium</div><div>168.93422(2)</div></div></div><div>70<div><div>1.1</div><div>4f</div><div>Yb</div><div>Ytterbium</div><div>173.045(10)</div></div></div><div>71<div><div>1.27</div><div>4f</div><div>Lu</div><div>Lutécium</div><div>174.9668(1)</div></div></div></div><div><div><div>**</div><div>89<div><div>1.1</div><div>6d*</div><div>Ac</div><div>Actinium</div><div>(227)</div></div></div><div>90<div><div>1.3</div><div>5f*</div><div>Th</div><div>Thorium</div><div>232.0377(4)</div></div></div><div>91<div><div>1.5</div><div>5f*</div><div>Pa</div><div>Protactinium</div><div>231.03588(2)</div></div></div><div>92<div><div>1.38</div><div>5f*</div><div>U</div><div>Uranium</div><div>238.02891(3)</div></div></div><div>93<div><div>1.36</div><div>5f*</div><div>Np</div><div>Neptunium</div><div>(237)</div></div></div><div>94<div><div>1.28</div><div>5f</div><div>Pu</div><div>Plutonium</div><div>(244)</div></div></div><div>95<div><div>1.13</div><div>5f</div><div>Am</div><div>Américium</div><div>(243)</div></div></div><div>96<div><div>1.28</div><div>5f*</div><div>Cm</div><div>Curium</div><div>(247)</div></div></div><div>97<div><div>1.3</div><div>5f</div><div>Bk</div><div>Berkélium</div><div>(247)</div></div></div><div>98<div><div>1.3</div><div>5f</div><div>Cf</div><div>Californium</div><div>(251)</div></div></div><div>99<div><div>1.3</div><div>5f</div><div>Es</div><div>Einsteinium</div><div>(252)</div></div></div><div>100<div><div>1.3</div><div>5f</div><div>Fm</div><div>Fermium</div><div>(257)</div></div></div><div>101<div><div>1.3</div><div>5f</div><div>Md</div><div>Mendélévium</div><div>(258)</div></div></div><div>102<div><div>1.3</div><div>5f</div><div>No</div><div>Nobélium</div><div>(259)</div></div></div><div>103<div><div>1.3</div><div>5f</div><div>Lr</div><div>Lawrencium</div><div>(266)</div></div></div></div></div></div> |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |   |  |  |  |  |  |

Les poids atomiques standards sont issus de la Commission on Isotopic Abundances and Atomic Weights ([ciaaw.org/atomic-weights.htm](http://ciaaw.org/atomic-weights.htm)).  
Une astérisque (\*) apposée à une sous-couche électronique indique une exception (au principe d'Aufbau) dans la configuration des électrons à l'état fondamental.