

Periodic table of elements

Mendeleev’s table

1 <div>2.20</div> <div>1s</div> <div>H</div> <div>Hydrogen</div> <div>1.00784–1.00811</div>																	2 <div>4.002602(2)</div> <div>1s</div> <div>He</div> <div>Helium</div>																																																								
3 <div>0.98</div> <div>2s</div> <div>Li</div> <div>Lithium</div> <div>6.938–6.997</div>	4 <div>1.57</div> <div>2s</div> <div>Be</div> <div>Beryllium</div> <div>9.0121831(5)</div>	<div><div><div>Z</div><div>χ</div><div>ss</div></div><div>Sy</div><div>Name</div><div>saw</div></div> <div>Z: atomic number χ: electronegativity ss: subshell Sy: symbol Name: element name saw: standard atomic weight</div>										5 <div>2.04</div> <div>2p</div> <div>B</div> <div>Boron</div> <div>10.806–10.821</div>	6 <div>2.55</div> <div>2p</div> <div>C</div> <div>Carbon</div> <div>12.0096–12.0116</div>	7 <div>3.04</div> <div>2p</div> <div>N</div> <div>Nitrogen</div> <div>14.00643–14.00728</div>	8 <div>3.44</div> <div>2p</div> <div>O</div> <div>Oxygen</div> <div>15.99903–15.99977</div>	9 <div>3.98</div> <div>2p</div> <div>F</div> <div>Fluorine</div> <div>18.998403163(6)</div>	10 <div></div> <div>2p</div> <div>Ne</div> <div>Neon</div> <div>20.1797(6)</div>	11 <div>0.93</div> <div>3s</div> <div>Na</div> <div>Sodium</div> <div>22.98976928(2)</div>	12 <div>1.31</div> <div>3s</div> <div>Mg</div> <div>Magnesium</div> <div>24.304–24.307</div>																																																						
19 <div>0.82</div> <div>4s</div> <div>K</div> <div>Potassium</div> <div>39.0983(1)</div>	20 <div>1.00</div> <div>4s</div> <div>Ca</div> <div>Calcium</div> <div>40.078(4)</div>	21 <div>1.36</div> <div>3d</div> <div>Sc</div> <div>Scandium</div> <div>44.955908(5)</div>	22 <div>1.54</div> <div>3d</div> <div>Ti</div> <div>Titanium</div> <div>47.867(1)</div>	23 <div>1.63</div> <div>3d</div> <div>V</div> <div>Vanadium</div> <div>50.9415(1)</div>	24 <div>1.66</div> <div>3d*</div> <div>Cr</div> <div>Chromium</div> <div>51.9961(6)</div>	25 <div>1.55</div> <div>3d</div> <div>Mn</div> <div>Manganese</div> <div>54.938044(3)</div>	26 <div>1.83</div> <div>3d</div> <div>Fe</div> <div>Iron</div> <div>55.845(2)</div>	27 <div>1.88</div> <div>3d</div> <div>Co</div> <div>Cobalt</div> <div>58.933194(4)</div>	28 <div>1.91</div> <div>3d</div> <div>Ni</div> <div>Nickel</div> <div>58.6934(4)</div>	29 <div>1.90</div> <div>3d*</div> <div>Cu</div> <div>Copper</div> <div>63.546(3)</div>	30 <div>1.65</div> <div>3d</div> <div>Zn</div> <div>Zinc</div> <div>65.38(2)</div>	31 <div>1.81</div> <div>4p</div> <div>Ga</div> <div>Gallium</div> <div>69.723(1)</div>	32 <div>2.01</div> <div>4p</div> <div>Ge</div> <div>Germanium</div> <div>72.630(8)</div>	33 <div>2.18</div> <div>4p</div> <div>As</div> <div>Arsenic</div> <div>74.921595(6)</div>	34 <div>2.55</div> <div>4p</div> <div>Se</div> <div>Selenium</div> <div>78.971(8)</div>	35 <div>2.96</div> <div>4p</div> <div>Br</div> <div>Bromine</div> <div>79.901–79.907</div>	36 <div>3.00</div> <div>4p</div> <div>Kr</div> <div>Krypton</div> <div>83.798(2)</div>	37 <div>0.82</div> <div>5s</div> <div>Rb</div> <div>Rubidium</div> <div>85.4678(3)</div>	38 <div>0.95</div> <div>5s</div> <div>Sr</div> <div>Strontium</div> <div>87.62(1)</div>	39 <div>1.22</div> <div>4d</div> <div>Y</div> <div>Yttrium</div> <div>88.90584(2)</div>	40 <div>1.33</div> <div>4d</div> <div>Zr</div> <div>Zirconium</div> <div>91.224(2)</div>	41 <div>1.6</div> <div>4d*</div> <div>Nb</div> <div>Niobium</div> <div>92.90637(2)</div>	42 <div>2.16</div> <div>4d*</div> <div>Mo</div> <div>Molybdenum</div> <div>95.95(1)</div>	43 <div>1.9</div> <div>4d</div> <div>Tc</div> <div>Technetium</div> <div>(98)</div>	44 <div>2.2</div> <div>4d*</div> <div>Ru</div> <div>Ruthenium</div> <div>101.07(2)</div>	45 <div>2.28</div> <div>4d*</div> <div>Rh</div> <div>Rhodium</div> <div>102.90550(2)</div>	46 <div>2.20</div> <div>4d*</div> <div>Pd</div> <div>Palladium</div> <div>106.42(1)</div>	47 <div>1.93</div> <div>4d*</div> <div>Ag</div> <div>Silver</div> <div>107.8682(2)</div>	48 <div>1.69</div> <div>4d</div> <div>Cd</div> <div>Cadmium</div> <div>112.414(4)</div>	49 <div>1.78</div> <div>5p</div> <div>In</div> <div>Indium</div> <div>114.818(1)</div>	50 <div>1.96</div> <div>5p</div> <div>Sn</div> <div>Tin</div> <div>118.710(7)</div>	51 <div>2.05</div> <div>5p</div> <div>Sb</div> <div>Antimony</div> <div>121.760(1)</div>	52 <div>2.1</div> <div>5p</div> <div>Te</div> <div>Tellurium</div> <div>127.60(3)</div>	53 <div>2.66</div> <div>5p</div> <div>I</div> <div>Iodine</div> <div>126.90447(3)</div>	54 <div>2.60</div> <div>5p</div> <div>Xe</div> <div>Xenon</div> <div>131.293(6)</div>	55 <div>0.79</div> <div>6s</div> <div>Cs</div> <div>Cesium</div> <div>132.90545196(6)</div>	56 <div>0.89</div> <div>6s</div> <div>Ba</div> <div>Barium</div> <div>137.327(7)</div>	<div>*</div> <div>Lanthanides</div>		72 <div>1.3</div> <div>5d</div> <div>Hf</div> <div>Hafnium</div> <div>178.49(2)</div>	73 <div>1.5</div> <div>5d</div> <div>Ta</div> <div>Tantalum</div> <div>180.94788(2)</div>	74 <div>2.36</div> <div>5d</div> <div>W</div> <div>Tungsten</div> <div>183.84(1)</div>	75 <div>1.9</div> <div>5d</div> <div>Re</div> <div>Rhenium</div> <div>186.207(1)</div>	76 <div>2.2</div> <div>5d</div> <div>Os</div> <div>Osmium</div> <div>190.23(3)</div>	77 <div>2.20</div> <div>5d</div> <div>Ir</div> <div>Iridium</div> <div>192.217(3)</div>	78 <div>2.28</div> <div>5d*</div> <div>Pt</div> <div>Platinum</div> <div>195.084(9)</div>	79 <div>2.54</div> <div>5d*</div> <div>Au</div> <div>Gold</div> <div>196.966569(5)</div>	80 <div>2.00</div> <div>5d</div> <div>Hg</div> <div>Mercury</div> <div>200.592(3)</div>	81 <div>1.62</div> <div>6p</div> <div>Tl</div> <div>Thallium</div> <div>204.382–204.385</div>	82 <div>1.87</div> <div>6p</div> <div>Pb</div> <div>Lead</div> <div>207.2(1)</div>	83 <div>2.02</div> <div>6p</div> <div>Bi</div> <div>Bismuth</div> <div>208.98040(1)</div>	84 <div>2.0</div> <div>6p</div> <div>Po</div> <div>Polonium</div> <div>(209)</div>	85 <div>2.2</div> <div>6p</div> <div>At</div> <div>Astatine</div> <div>(210)</div>	86 <div>2.2</div> <div>6p</div> <div>Rn</div> <div>Radon</div> <div>(222)</div>	87 <div>0.7</div> <div>7s</div> <div>Fr</div> <div>Francium</div> <div>(223)</div>	88 <div>0.9</div> <div>7s</div> <div>Ra</div> <div>Radium</div> <div>(226)</div>	<div>**</div> <div>Actinides</div>		104 <div>6d</div> <div>Rf</div> <div>Rutherfordium</div> <div>(261)</div>	105 <div>6d</div> <div>Db</div> <div>Dubnium</div> <div>(268)</div>	106 <div>6d</div> <div>Sg</div> <div>Seaborgium</div> <div>(269)</div>	107 <div>6d</div> <div>Bh</div> <div>Bohrium</div> <div>(270)</div>	108 <div>6d</div> <div>Hs</div> <div>Hassium</div> <div>(269)</div>	109 <div>6d</div> <div>Mt</div> <div>Meitnerium</div> <div>(278)</div>	110 <div>6d</div> <div>Ds</div> <div>Darmstadtium</div> <div>(281)</div>	111 <div>6d</div> <div>Rg</div> <div>Roentgenium</div> <div>(282)</div>	112 <div>6d</div> <div>Cn</div> <div>Copernicium</div> <div>(285)</div>	113 <div>7p</div> <div>Nh</div> <div>Nihonium</div> <div>(286)</div>	114 <div>7p</div> <div>Fl</div> <div>Flerovium</div> <div>(289)</div>	115 <div>7p</div> <div>Mc</div> <div>Moscovium</div> <div>(289)</div>	116 <div>7p</div> <div>Lv</div> <div>Livermorium</div> <div>(293)</div>	117 <div>7p</div> <div>Ts</div> <div>Tennessine</div> <div>(294)</div>	118 <div>7p</div> <div>Og</div> <div>Oganesson</div> <div>(294)</div>
																<div>*</div>		57 <div>1.1</div> <div>5d*</div> <div>La</div> <div>Lanthanum</div> <div>138.90547(7)</div>	58 <div>1.12</div> <div>4f*</div> <div>Ce</div> <div>Cerium</div> <div>140.116(1)</div>	59 <div>1.13</div> <div>4f</div> <div>Pr</div> <div>Praseodymium</div> <div>140.90766(2)</div>	60 <div>1.14</div> <div>4f</div> <div>Nd</div> <div>Neodymium</div> <div>144.242(3)</div>	61 <div>1.13</div> <div>4f</div> <div>Pm</div> <div>Promethium</div> <div>(145)</div>	62 <div>1.17</div> <div>4f</div> <div>Sm</div> <div>Samarium</div> <div>150.36(2)</div>	63 <div>1.2</div> <div>4f</div> <div>Eu</div> <div>Europium</div> <div>151.964(1)</div>	64 <div>1.2</div> <div>4f*</div> <div>Gd</div> <div>Gadolinium</div> <div>157.25(3)</div>	65 <div>1.1</div> <div>4f</div> <div>Tb</div> <div>Terbium</div> <div>158.92535(2)</div>	66 <div>1.22</div> <div>4f</div> <div>Dy</div> <div>Dysprosium</div> <div>162.500(1)</div>	67 <div>1.23</div> <div>4f</div> <div>Ho</div> <div>Holmium</div> <div>164.93033(2)</div>	68 <div>1.24</div> <div>4f</div> <div>Er</div> <div>Erbium</div> <div>167.259(3)</div>	69 <div>1.25</div> <div>4f</div> <div>Tm</div> <div>Thulium</div> <div>168.93422(2)</div>	70 <div>1.1</div> <div>4f</div> <div>Yb</div> <div>Ytterbium</div> <div>173.045(10)</div>	71 <div>1.27</div> <div>4f</div> <div>Lu</div> <div>Lutetium</div> <div>174.9668(1)</div>																																									
																<div>**</div>		89 <div>1.1</div> <div>6d*</div> <div>Ac</div> <div>Actinium</div> <div>(227)</div>	90 <div>1.3</div> <div>5f*</div> <div>Th</div> <div>Thorium</div> <div>232.0377(4)</div>	91 <div>1.5</div> <div>5f*</div> <div>Pa</div> <div>Protactinium</div> <div>231.03588(2)</div>	92 <div>1.38</div> <div>5f*</div> <div>U</div> <div>Uranium</div> <div>238.02891(3)</div>	93 <div>1.36</div> <div>5f*</div> <div>Np</div> <div>Neptunium</div> <div>(237)</div>	94 <div>1.28</div> <div>5f</div> <div>Pu</div> <div>Plutonium</div> <div>(244)</div>	95 <div>1.13</div> <div>5f</div> <div>Am</div> <div>Americium</div> <div>(243)</div>	96 <div>1.28</div> <div>5f*</div> <div>Cm</div> <div>Curium</div> <div>(247)</div>	97 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>Bk</div> <div>Berkelium</div> <div>(247)</div>	98 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>Cf</div> <div>Californium</div> <div>(251)</div>	99 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>Es</div> <div>Einsteinium</div> <div>(252)</div>	100 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>Fm</div> <div>Fermium</div> <div>(257)</div>	101 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>Md</div> <div>Mendelevium</div> <div>(258)</div>	102 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>No</div> <div>Nobelium</div> <div>(259)</div>	103 <div>1.3</div> <div>5f</div> <div>Lr</div> <div>Lawrencium</div> <div>(266)</div>																																									

Standard atomic weights taken from the Commission on Isotopic Abundances and Atomic Weights ([ciaaw.org/atomic-weights.htm](http://ciaaw.org/atomic-weights.htm)).  
An asterisk (\*) next to a subshell indicates an anomalous (Aufbau rule-breaking) ground state electron configuration.

Based on Ivan Griffin’s and Paul Danese’s Periodic tables of elements.  
Ref.: en:PeriodicTable - v1.0 - 2020/06/01  
Vincent Charade - <https://github.io/StorkST/>  
Licence CC BY-SA 4.0