

Periodic Table of the Elements

<div><div>1</div><div>2.20</div><div>1s</div></div> <div><div><div>H</div><div>Hydrogen</div><div>1.00784–1.00811</div></div></div>	<div><div>3</div><div>0.98</div><div>2s</div></div> <div><div><div>Li</div><div>Lithium</div><div>6.938–6.997</div></div></div>	<div><div>4</div><div>1.57</div><div>2s</div></div> <div><div><div>Be</div><div>Beryllium</div><div>9.0121831(5)</div></div></div>	<div><div>5</div><div>2.04</div><div>2p</div></div> <div><div><div>B</div><div>Boron</div><div>10.806–10.821</div></div></div>	<div><div>6</div><div>2.55</div><div>2p</div></div> <div><div><div>C</div><div>Carbon</div><div>12.0096–12.0116</div></div></div>	<div><div>7</div><div>3.04</div><div>2p</div></div> <div><div><div>N</div><div>Nitrogen</div><div>14.00643–14.00777</div></div></div>	<div><div>8</div><div>3.44</div><div>2p</div></div> <div><div><div>O</div><div>Oxygen</div><div>15.99903–15.99977</div></div></div>	<div><div>9</div><div>3.98</div><div>2p</div></div> <div><div><div>F</div><div>Fluorine</div><div>18.998403163(6)</div></div></div>	<div><div>10</div><div>3.98</div><div>2p</div></div> <div><div><div>Ne</div><div>Neon</div><div>20.1797(6)</div></div></div>	<div><div>11</div><div>0.93</div><div>3s</div></div> <div><div><div>Na</div><div>Sodium</div><div>22.98976928(2)</div></div></div>	<div><div>12</div><div>1.31</div><div>3s</div></div> <div><div><div>Mg</div><div>Magnesium</div><div>24.304–24.307</div></div></div>	<div><div>13</div><div>1.61</div><div>3p</div></div> <div><div><div>Al</div><div>Aluminium</div><div>26.9815385(7)</div></div></div>	<div><div>14</div><div>1.90</div><div>3p</div></div> <div><div><div>Si</div><div>Silicon</div><div>28.084–28.086</div></div></div>	<div><div>15</div><div>2.19</div><div>3p</div></div> <div><div><div>P</div><div>Phosphorus</div><div>30.973761998(5)</div></div></div>	<div><div>16</div><div>2.58</div><div>3p</div></div> <div><div><div>S</div><div>Sulphur</div><div>32.059–32.076</div></div></div>	<div><div>17</div><div>3.16</div><div>3p</div></div> <div><div><div>Cl</div><div>Chlorine</div><div>35.446–35.457</div></div></div>	<div><div>18</div><div>3.16</div><div>3p</div></div> <div><div><div>Ar</div><div>Argon</div><div>39.948(1)</div></div></div>	<div><div>19</div><div>0.82</div><div>4s</div></div> <div><div><div>K</div><div>Potassium</div><div>39.0983(1)</div></div></div>	<div><div>20</div><div>1.00</div><div>4s</div></div> <div><div><div>Ca</div><div>Calcium</div><div>40.078(4)</div></div></div>	<div><div>21</div><div>1.36</div><div>3d</div></div> <div><div><div>Sc</div><div>Scandium</div><div>44.955908(5)</div></div></div>	<div><div>22</div><div>1.54</div><div>3d</div></div> <div><div><div>Ti</div><div>Titanium</div><div>47.867(1)</div></div></div>	<div><div>23</div><div>1.63</div><div>3d</div></div> <div><div><div>V</div><div>Vanadium</div><div>50.9415(1)</div></div></div>	<div><div>24</div><div>1.66</div><div>3d*</div></div> <div><div><div>Cr</div><div>Chromium</div><div>51.9961(6)</div></div></div>	<div><div>25</div><div>1.55</div><div>3d</div></div> <div><div><div>Mn</div><div>Manganese</div><div>54.938044(3)</div></div></div>	<div><div>26</div><div>1.83</div><div>3d</div></div> <div><div><div>Fe</div><div>Iron</div><div>55.845(2)</div></div></div>	<div><div>27</div><div>1.88</div><div>3d</div></div> <div><div><div>Co</div><div>Cobalt</div><div>58.933194(4)</div></div></div>	<div><div>28</div><div>1.91</div><div>3d</div></div> <div><div><div>Ni</div><div>Nickel</div><div>58.933194(4)</div></div></div>	<div><div>29</div><div>1.90</div><div>3d*</div></div> <div><div><div>Cu</div><div>Copper</div><div>63.546(3)</div></div></div>	<div><div>30</div><div>1.65</div><div>3d</div></div> <div><div><div>Zn</div><div>Zinc</div><div>65.38(2)</div></div></div>	<div><div>31</div><div>1.81</div><div>4p</div></div> <div><div><div>Ga</div><div>Gallium</div><div>69.723(1)</div></div></div>	<div><div>32</div><div>2.01</div><div>4p</div></div> <div><div><div>Ge</div><div>Germanium</div><div>72.630(8)</div></div></div>	<div><div>33</div><div>2.18</div><div>4p</div></div> <div><div><div>As</div><div>Arsenic</div><div>74.921595(6)</div></div></div>	<div><div>34</div><div>2.55</div><div>4p</div></div> <div><div><div>Se</div><div>Selenium</div><div>78.971(8)</div></div></div>	<div><div>35</div><div>2.96</div><div>4p</div></div> <div><div><div>Br</div><div>Bromine</div><div>79.901–79.907</div></div></div>	<div><div>36</div><div>3.00</div><div>4p</div></div> <div><div><div>Kr</div><div>Krypton</div><div>83.798(2)</div></div></div>	<div><div>37</div><div>0.82</div><div>5s</div></div> <div><div><div>Rb</div><div>Rubidium</div><div>85.4678(3)</div></div></div>	<div><div>38</div><div>0.95</div><div>5s</div></div> <div><div><div>Sr</div><div>Strontium</div><div>87.62(1)</div></div></div>	<div><div>39</div><div>1.22</div><div>4d</div></div> <div><div><div>Y</div><div>Yttrium</div><div>88.90584(2)</div></div></div>	<div><div>40</div><div>1.33</div><div>4d</div></div> <div><div><div>Zr</div><div>Zirconium</div><div>91.224(2)</div></div></div>	<div><div>41</div><div>1.6</div><div>4d*</div></div> <div><div><div>Nb</div><div>Niobium</div><div>92.90637(2)</div></div></div>	<div><div>42</div><div>2.16</div><div>4d*</div></div> <div><div><div>Mo</div><div>Molybdenum</div><div>95.95(1)</div></div></div>	<div><div>43</div><div>1.9</div><div>4d</div></div> <div><div><div>Tc</div><div>Technetium</div><div>(98)</div></div></div>	<div><div>44</div><div>2.2</div><div>4d*</div></div> <div><div><div>Ru</div><div>Ruthenium</div><div>101.07(2)</div></div></div>	<div><div>45</div><div>2.28</div><div>4d*</div></div> <div><div><div>Rh</div><div>Rhodium</div><div>102.90550(2)</div></div></div>	<div><div>46</div><div>2.20</div><div>4d*</div></div> <div><div><div>Pd</div><div>Palladium</div><div>106.42(1)</div></div></div>	<div><div>47</div><div>1.93</div><div>4d*</div></div> <div><div><div>Ag</div><div>Silver</div><div>107.8682(2)</div></div></div>	<div><div>48</div><div>1.69</div><div>4d</div></div> <div><div><div>Cd</div><div>Cadmium</div><div>112.414(4)</div></div></div>	<div><div>49</div><div>1.78</div><div>5p</div></div> <div><div><div>In</div><div>Indium</div><div>114.818(1)</div></div></div>	<div><div>50</div><div>1.96</div><div>5p</div></div> <div><div><div>Sn</div><div>Tin</div><div>118.710(7)</div></div></div>	<div><div>51</div><div>2.05</div><div>5p</div></div> <div><div><div>Sb</div><div>Antimony</div><div>121.760(1)</div></div></div>	<div><div>52</div><div>2.1</div><div>5p</div></div> <div><div><div>Te</div><div>Tellurium</div><div>127.60(3)</div></div></div>	<div><div>53</div><div>2.66</div><div>5p</div></div> <div><div><div>I</div><div>Iodine</div><div>126.90447(3)</div></div></div>	<div><div>54</div><div>2.60</div><div>5p</div></div> <div><div><div>Xe</div><div>Xenon</div><div>131.293(6)</div></div></div>	<div><div>55</div><div>0.79</div><div>6s</div></div> <div><div><div>Cs</div><div>Cesium</div><div>132.90545196(6)</div></div></div>	<div><div>56</div><div>0.89</div><div>6s</div></div> <div><div><div>Ba</div><div>Barium</div><div>137.327(7)</div></div></div>	<div><div>57-71</div><div>*</div><div>Lanthanides</div></div>	<div><div>72</div><div>1.3</div><div>5d</div></div> <div><div><div>Hf</div><div>Hafnium</div><div>178.49(2)</div></div></div>	<div><div>73</div><div>1.5</div><div>5d</div></div> <div><div><div>Ta</div><div>Tantalum</div><div>180.94788(2)</div></div></div>	<div><div>74</div><div>2.36</div><div>5d</div></div> <div><div><div>W</div><div>Tungsten</div><div>183.84(1)</div></div></div>	<div><div>75</div><div>1.9</div><div>5d</div></div> <div><div><div>Re</div><div>Rhenium</div><div>186.207(1)</div></div></div>	<div><div>76</div><div>2.2</div><div>5d</div></div> <div><div><div>Os</div><div>Osmium</div><div>190.23(3)</div></div></div>	<div><div>77</div><div>2.20</div><div>5d</div></div> <div><div><div>Ir</div><div>Iridium</div><div>192.217</div></div></div>
---	---	--	--	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	---	---	--	--	--	--	---	---	---	---	---	--	--	--	--	--	--	---	---	--	--	--	---	---	--	--	---	---	--	--	---	--	---	--	---	--	---	---	---	---	--	---	---	---	--	--	--	--

Standard atomic weights taken from the Commission on Isotopic Abundances and Atomic Weights (ciaaw.org/atomic-weights.htm). Adapted from Ivan Griffin's L^AT_EX Periodic Table. © 2015 Paul Danese

An asterisk (*) next to a subshell indicates an anomalous (Aufbau rule-breaking) ground state electron configuration.