

The periodic table of the elements

1	2											3	4	5	6	7	0
																	<div><div>4</div><div>He</div><div>helium</div><div>2</div></div>
<div><div>7</div><div>Li</div><div>lithium</div><div>3</div></div>	<div><div>9</div><div>Be</div><div>beryllium</div><div>4</div></div>											<div><div>11</div><div>B</div><div>boron</div><div>5</div></div>	<div><div>12</div><div>C</div><div>carbon</div><div>6</div></div>	<div><div>14</div><div>N</div><div>nitrogen</div><div>7</div></div>	<div><div>16</div><div>O</div><div>oxygen</div><div>8</div></div>	<div><div>19</div><div>F</div><div>fluorine</div><div>9</div></div>	<div><div>20</div><div>Ne</div><div>neon</div><div>10</div></div>
<div><div>23</div><div>Na</div><div>sodium</div><div>11</div></div>	<div><div>24</div><div>Mg</div><div>magnesium</div><div>12</div></div>											<div><div>27</div><div>Al</div><div>aluminium</div><div>13</div></div>	<div><div>28</div><div>Si</div><div>silicon</div><div>14</div></div>	<div><div>31</div><div>P</div><div>phosphorus</div><div>15</div></div>	<div><div>32</div><div>S</div><div>sulfur</div><div>16</div></div>	<div><div>35.5</div><div>Cl</div><div>chlorine</div><div>17</div></div>	<div><div>40</div><div>Ar</div><div>argon</div><div>18</div></div>
<div><div>39</div><div>K</div><div>potassium</div><div>19</div></div>	<div><div>40</div><div>Ca</div><div>calcium</div><div>20</div></div>	<div><div>45</div><div>Sc</div><div>scandium</div><div>21</div></div>	<div><div>48</div><div>Ti</div><div>titanium</div><div>22</div></div>	<div><div>51</div><div>V</div><div>vanadium</div><div>23</div></div>	<div><div>52</div><div>Cr</div><div>chromium</div><div>24</div></div>	<div><div>55</div><div>Mn</div><div>manganese</div><div>25</div></div>	<div><div>56</div><div>Fe</div><div>iron</div><div>26</div></div>	<div><div>59</div><div>Co</div><div>cobalt</div><div>27</div></div>	<div><div>59</div><div>Ni</div><div>nickel</div><div>28</div></div>	<div><div>63.5</div><div>Cu</div><div>copper</div><div>29</div></div>	<div><div>65</div><div>Zn</div><div>zinc</div><div>30</div></div>	<div><div>70</div><div>Ga</div><div>gallium</div><div>31</div></div>	<div><div>73</div><div>Ge</div><div>germanium</div><div>32</div></div>	<div><div>75</div><div>As</div><div>arsenic</div><div>33</div></div>	<div><div>79</div><div>Se</div><div>selenium</div><div>34</div></div>	<div><div>80</div><div>Br</div><div>bromine</div><div>35</div></div>	<div><div>84</div><div>Kr</div><div>krypton</div><div>36</div></div>
<div><div>85</div><div>Rb</div><div>rubidium</div><div>37</div></div>	<div><div>88</div><div>Sr</div><div>strontium</div><div>38</div></div>	<div><div>89</div><div>Y</div><div>yttrium</div><div>39</div></div>	<div><div>91</div><div>Zr</div><div>zirconium</div><div>40</div></div>	<div><div>93</div><div>Nb</div><div>niobium</div><div>41</div></div>	<div><div>96</div><div>Mo</div><div>molybdenum</div><div>42</div></div>	<div><div>[98]</div><div>Tc</div><div>technetium</div><div>43</div></div>	<div><div>101</div><div>Ru</div><div>ruthenium</div><div>44</div></div>	<div><div>103</div><div>Rh</div><div>rhodium</div><div>45</div></div>	<div><div>106</div><div>Pd</div><div>palladium</div><div>46</div></div>	<div><div>108</div><div>Ag</div><div>silver</div><div>47</div></div>	<div><div>112</div><div>Cd</div><div>cadmium</div><div>48</div></div>	<div><div>115</div><div>In</div><div>indium</div><div>49</div></div>	<div><div>119</div><div>Sn</div><div>tin</div><div>50</div></div>	<div><div>122</div><div>Sb</div><div>antimony</div><div>51</div></div>	<div><div>128</div><div>Te</div><div>tellurium</div><div>52</div></div>	<div><div>127</div><div>I</div><div>iodine</div><div>53</div></div>	<div><div>131</div><div>Xe</div><div>xenon</div><div>54</div></div>
<div><div>133</div><div>Cs</div><div>caesium</div><div>55</div></div>	<div><div>137</div><div>Ba</div><div>barium</div><div>56</div></div>	<div><div>139</div><div>La*</div><div>lanthanum</div><div>57</div></div>	<div><div>178</div><div>Hf</div><div>hafnium</div><div>72</div></div>	<div><div>181</div><div>Ta</div><div>tantalum</div><div>73</div></div>	<div><div>184</div><div>W</div><div>tungsten</div><div>74</div></div>	<div><div>186</div><div>Re</div><div>rhenium</div><div>75</div></div>	<div><div>190</div><div>Os</div><div>osmium</div><div>76</div></div>	<div><div>192</div><div>Ir</div><div>iridium</div><div>77</div></div>	<div><div>195</div><div>Pt</div><div>platinum</div><div>78</div></div>	<div><div>197</div><div>Au</div><div>gold</div><div>79</div></div>	<div><div>201</div><div>Hg</div><div>mercury</div><div>80</div></div>	<div><div>204</div><div>Tl</div><div>thallium</div><div>81</div></div>	<div><div>207</div><div>Pb</div><div>lead</div><div>82</div></div>	<div><div>209</div><div>Bi</div><div>bismuth</div><div>83</div></div>	<div><div>[209]</div><div>Po</div><div>polonium</div><div>84</div></div>	<div><div>[210]</div><div>At</div><div>astatine</div><div>85</div></div>	<div><div>[222]</div><div>Rn</div><div>radon</div><div>86</div></div>

* The elements with atomic numbers from 58 to 71 are omitted from this part of the periodic table.

The relative atomic masses of copper and chlorine have not been rounded to the nearest whole number.