

The Periodic Table of the Elements

1

2

3

4

5

6

7

0

1

H

hydrogen

1

Key

relative atomic mass

atomic symbol

name

atomic (proton) number

| | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|--|--|---|--|--|---|---|--|---|---|--|---|--|--|--|--|--|---|
| <div>7</div> <div>Li</div> <div>lithium</div> <div>3</div> | <div>9</div> <div>Be</div> <div>beryllium</div> <div>4</div> | | | | | | | | | | | <div>11</div> <div>B</div> <div>boron</div> <div>5</div> | <div>12</div> <div>C</div> <div>carbon</div> <div>6</div> | <div>14</div> <div>N</div> <div>nitrogen</div> <div>7</div> | <div>16</div> <div>O</div> <div>oxygen</div> <div>8</div> | <div>19</div> <div>F</div> <div>fluorine</div> <div>9</div> | <div>20</div> <div>Ne</div> <div>neon</div> <div>10</div> |
| <div>23</div> <div>Na</div> <div>sodium</div> <div>11</div> | <div>24</div> <div>Mg</div> <div>magnesium</div> <div>12</div> | | | | | | | | | | | <div>27</div> <div>Al</div> <div>aluminium</div> <div>13</div> | <div>28</div> <div>Si</div> <div>silicon</div> <div>14</div> | <div>31</div> <div>P</div> <div>phosphorus</div> <div>15</div> | <div>32</div> <div>S</div> <div>sulfur</div> <div>16</div> | <div>35.5</div> <div>Cl</div> <div>chlorine</div> <div>17</div> | <div>40</div> <div>Ar</div> <div>argon</div> <div>18</div> |
| <div>39</div> <div>K</div> <div>potassium</div> <div>19</div> | <div>40</div> <div>Ca</div> <div>calcium</div> <div>20</div> | <div>45</div> <div>Sc</div> <div>scandium</div> <div>21</div> | <div>48</div> <div>Ti</div> <div>titanium</div> <div>22</div> | <div>51</div> <div>V</div> <div>vanadium</div> <div>23</div> | <div>52</div> <div>Cr</div> <div>chromium</div> <div>24</div> | <div>55</div> <div>Mn</div> <div>manganese</div> <div>25</div> | <div>56</div> <div>Fe</div> <div>iron</div> <div>26</div> | <div>59</div> <div>Co</div> <div>cobalt</div> <div>27</div> | <div>59</div> <div>Ni</div> <div>nickel</div> <div>28</div> | <div>63.5</div> <div>Cu</div> <div>copper</div> <div>29</div> | <div>65</div> <div>Zn</div> <div>zinc</div> <div>30</div> | <div>70</div> <div>Ga</div> <div>gallium</div> <div>31</div> | <div>73</div> <div>Ge</div> <div>germanium</div> <div>32</div> | <div>75</div> <div>As</div> <div>arsenic</div> <div>33</div> | <div>79</div> <div>Se</div> <div>selenium</div> <div>34</div> | <div>80</div> <div>Br</div> <div>bromine</div> <div>35</div> | <div>84</div> <div>Kr</div> <div>krypton</div> <div>36</div> |
| <div>85</div> <div>Rb</div> <div>rubidium</div> <div>37</div> | <div>88</div> <div>Sr</div> <div>strontium</div> <div>38</div> | <div>89</div> <div>Y</div> <div>yttrium</div> <div>39</div> | <div>91</div> <div>Zr</div> <div>zirconium</div> <div>40</div> | <div>93</div> <div>Nb</div> <div>niobium</div> <div>41</div> | <div>96</div> <div>Mo</div> <div>molybdenum</div> <div>42</div> | <div>[98]</div> <div>Tc</div> <div>technetium</div> <div>43</div> | <div>101</div> <div>Ru</div> <div>ruthenium</div> <div>44</div> | <div>103</div> <div>Rh</div> <div>rhodium</div> <div>45</div> | <div>106</div> <div>Pd</div> <div>palladium</div> <div>46</div> | <div>108</div> <div>Ag</div> <div>silver</div> <div>47</div> | <div>112</div> <div>Cd</div> <div>cadmium</div> <div>48</div> | <div>115</div> <div>In</div> <div>indium</div> <div>49</div> | <div>119</div> <div>Sn</div> <div>tin</div> <div>50</div> | <div>122</div> <div>Sb</div> <div>antimony</div> <div>51</div> | <div>128</div> <div>Te</div> <div>tellurium</div> <div>52</div> | <div>127</div> <div>I</div> <div>iodine</div> <div>53</div> | <div>131</div> <div>Xe</div> <div>xenon</div> <div>54</div> |
| <div>133</div> <div>Cs</div> <div>caesium</div> <div>55</div> | <div>137</div> <div>Ba</div> <div>barium</div> <div>56</div> | <div>139</div> <div>La*</div> <div>lanthanum</div> <div>57</div> | <div>178</div> <div>Hf</div> <div>hafnium</div> <div>72</div> | <div>181</div> <div>Ta</div> <div>tantalum</div> <div>73</div> | <div>184</div> <div>W</div> <div>tungsten</div> <div>74</div> | <div>186</div> <div>Re</div> <div>rhenium</div> <div>75</div> | <div>190</div> <div>Os</div> <div>osmium</div> <div>76</div> | <div>192</div> <div>Ir</div> <div>iridium</div> <div>77</div> | <div>195</div> <div>Pt</div> <div>platinum</div> <div>78</div> | <div>197</div> <div>Au</div> <div>gold</div> <div>79</div> | <div>201</div> <div>Hg</div> <div>mercury</div> <div>80</div> | <div>204</div> <div>Tl</div> <div>thallium</div> <div>81</div> | <div>207</div> <div>Pb</div> <div>lead</div> <div>82</div> | <div>209</div> <div>Bi</div> <div>bismuth</div> <div>83</div> | <div>[209]</div> <div>Po</div> <div>polonium</div> <div>84</div> | <div>[210]</div> <div>At</div> <div>astatine</div> <div>85</div> | <div>[222]</div> <div>Rn</div> <div>radon</div> <div>86</div> |
| <div>[223]</div> <div>Fr</div> <div>francium</div> <div>87</div> | <div>[226]</div> <div>Ra</div> <div>radium</div> <div>88</div> | <div>[227]</div> <div>Ac*</div> <div>actinium</div> <div>89</div> | <div>[261]</div> <div>Rf</div> <div>rutherfordium</div> <div>104</div> | <div>[262]</div> <div>Db</div> <div>dubnium</div> <div>105</div> | <div>[266]</div> <div>Sg</div> <div>seaborgium</div> <div>106</div> | <div>[264]</div> <div>Bh</div> <div>bohrium</div> <div>107</div> | <div>[277]</div> <div>Hs</div> <div>hassium</div> <div>108</div> | <div>[268]</div> <div>Mt</div> <div>meitnerium</div> <div>109</div> | <div>[271]</div> <div>Ds</div> <div>darmstadtium</div> <div>110</div> | <div>[272]</div> <div>Rg</div> <div>roentgenium</div> <div>111</div> | Elements with atomic numbers 112–116 have been reported but not fully authenticated | | | | | | |

** The lanthanoids (atomic numbers 58–71) and the actinoids (atomic numbers 90–103) have been omitted.*

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