

Periodic table of the elements

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
<div><div>1</div><div>H</div><div>hydrogen</div><div>1.008</div></div>																	<div><div>2</div><div>He</div><div>helium</div><div>4.003</div></div>
<div><div>3</div><div>Li</div><div>lithium</div><div>6.94</div></div>	<div><div>4</div><div>Be</div><div>beryllium</div><div>9.012</div></div>																
<div><div>11</div><div>Na</div><div>sodium</div><div>22.99</div></div>	<div><div>12</div><div>Mg</div><div>magnesium</div><div>24.31</div></div>																
<div><div>19</div><div>K</div><div>potassium</div><div>39.10</div></div>	<div><div>20</div><div>Ca</div><div>calcium</div><div>40.08</div></div>	<div><div>21</div><div>Sc</div><div>scandium</div><div>44.96</div></div>	<div><div>22</div><div>Ti</div><div>titanium</div><div>47.87</div></div>	<div><div>23</div><div>V</div><div>vanadium</div><div>50.94</div></div>	<div><div>24</div><div>Cr</div><div>chromium</div><div>52.00</div></div>	<div><div>25</div><div>Mn</div><div>manganese</div><div>54.94</div></div>	<div><div>26</div><div>Fe</div><div>iron</div><div>55.85</div></div>	<div><div>27</div><div>Co</div><div>cobalt</div><div>58.93</div></div>	<div><div>28</div><div>Ni</div><div>nickel</div><div>58.69</div></div>	<div><div>29</div><div>Cu</div><div>copper</div><div>63.55</div></div>	<div><div>30</div><div>Zn</div><div>zinc</div><div>65.38</div></div>	<div><div>31</div><div>Ga</div><div>gallium</div><div>69.72</div></div>	<div><div>32</div><div>Ge</div><div>germanium</div><div>72.63</div></div>	<div><div>33</div><div>As</div><div>arsenic</div><div>74.92</div></div>	<div><div>34</div><div>Se</div><div>selenium</div><div>78.97</div></div>	<div><div>35</div><div>Br</div><div>bromine</div><div>79.90</div></div>	<div><div>36</div><div>Kr</div><div>krypton</div><div>83.80</div></div>
<div><div>37</div><div>Rb</div><div>rubidium</div><div>85.47</div></div>	<div><div>38</div><div>Sr</div><div>strontium</div><div>87.62</div></div>	<div><div>39</div><div>Y</div><div>yttrium</div><div>88.91</div></div>	<div><div>40</div><div>Zr</div><div>zirconium</div><div>91.22</div></div>	<div><div>41</div><div>Nb</div><div>niobium</div><div>92.91</div></div>	<div><div>42</div><div>Mo</div><div>molybdenum</div><div>95.95</div></div>	<div><div>43</div><div>Tc</div><div>technetium</div><div></div></div>	<div><div>44</div><div>Ru</div><div>ruthenium</div><div>101.1</div></div>	<div><div>45</div><div>Rh</div><div>rhodium</div><div>102.9</div></div>	<div><div>46</div><div>Pd</div><div>palladium</div><div>106.4</div></div>	<div><div>47</div><div>Ag</div><div>silver</div><div>107.9</div></div>	<div><div>48</div><div>Cd</div><div>cadmium</div><div>112.4</div></div>	<div><div>49</div><div>In</div><div>indium</div><div>114.8</div></div>	<div><div>50</div><div>Sn</div><div>tin</div><div>118.7</div></div>	<div><div>51</div><div>Sb</div><div>antimony</div><div>121.8</div></div>	<div><div>52</div><div>Te</div><div>tellurium</div><div>127.6</div></div>	<div><div>53</div><div>I</div><div>iodine</div><div>126.9</div></div>	<div><div>54</div><div>Xe</div><div>xenon</div><div>131.3</div></div>
<div><div>55</div><div>Cs</div><div>caesium</div><div>132.9</div></div>	<div><div>56</div><div>Ba</div><div>barium</div><div>137.3</div></div>	<div><div>57–71</div><div></div><div>lanthanoids</div><div></div></div>	<div><div>72</div><div>Hf</div><div>hafnium</div><div>178.5</div></div>	<div><div>73</div><div>Ta</div><div>tantalum</div><div>180.9</div></div>	<div><div>74</div><div>W</div><div>tungsten</div><div>183.8</div></div>	<div><div>75</div><div>Re</div><div>rhenium</div><div>186.2</div></div>	<div><div>76</div><div>Os</div><div>osmium</div><div>190.2</div></div>	<div><div>77</div><div>Ir</div><div>iridium</div><div>192.2</div></div>	<div><div>78</div><div>Pt</div><div>platinum</div><div>195.1</div></div>	<div><div>79</div><div>Au</div><div>gold</div><div>197.0</div></div>	<div><div>80</div><div>Hg</div><div>mercury</div><div>200.6</div></div>	<div><div>81</div><div>Tl</div><div>thallium</div><div>204.4</div></div>	<div><div>82</div><div>Pb</div><div>lead</div><div>207.2</div></div>	<div><div>83</div><div>Bi</div><div>bismuth</div><div>209.0</div></div>	<div><div>84</div><div>Po</div><div>polonium</div><div></div></div>	<div><div>85</div><div>At</div><div>astatine</div><div></div></div>	<div><div>86</div><div>Rn</div><div>radon</div><div></div></div>
<div><div>87</div><div>Fr</div><div>francium</div><div></div></div>	<div><div>88</div><div>Ra</div><div>radium</div><div></div></div>	<div><div>89–103</div><div></div><div>actinoids</div><div></div></div>	<div><div>104</div><div>Rf</div><div>rutherfordium</div><div></div></div>	<div><div>105</div><div>Db</div><div>dubnium</div><div></div></div>	<div><div>106</div><div>Sg</div><div>seaborgium</div><div></div></div>	<div><div>107</div><div>Bh</div><div>bohrium</div><div></div></div>	<div><div>108</div><div>Hs</div><div>hassium</div><div></div></div>	<div><div>109</div><div>Mt</div><div>meitnerium</div><div></div></div>	<div><div>110</div><div>Ds</div><div>darmstadtium</div><div></div></div>	<div><div>111</div><div>Rg</div><div>roentgenium</div><div></div></div>	<div><div>112</div><div>Cn</div><div>copernicium</div><div></div></div>	<div><div>113</div><div>Nh</div><div>nihonium</div><div></div></div>	<div><div>114</div><div>Fl</div><div>flerovium</div><div></div></div>	<div><div>115</div><div>Mc</div><div>moscovium</div><div></div></div>	<div><div>116</div><div>Lv</div><div>livermorium</div><div></div></div>	<div><div>117</div><div>Ts</div><div>tennessine</div><div></div></div>	<div><div>118</div><div>Og</div><div>oganeson</div><div></div></div>

Key:

Atomic number

Symbol

Name

Standard

atomic weight

<div><div>57</div><div>La</div><div>lanthanum</div><div>138.9</div></div>	<div><div>58</div><div>Ce</div><div>cerium</div><div>140.1</div></div>	<div><div>59</div><div>Pr</div><div>praseodymium</div><div>140.9</div></div>	<div><div>60</div><div>Nd</div><div>neodymium</div><div>144.2</div></div>	<div><div>61</div><div>Pm</div><div>promethium</div><div></div></div>	<div><div>62</div><div>Sm</div><div>samarium</div><div>150.4</div></div>	<div><div>63</div><div>Eu</div><div>europtium</div><div>152.0</div></div>	<div><div>64</div><div>Gd</div><div>gadolinium</div><div>157.3</div></div>	<div><div>65</div><div>Tb</div><div>terbium</div><div>158.9</div></div>	<div><div>66</div><div>Dy</div><div>dysprosium</div><div>162.5</div></div>	<div><div>67</div><div>Ho</div><div>holmium</div><div>164.9</div></div>	<div><div>68</div><div>Er</div><div>erbium</div><div>167.3</div></div>	<div><div>69</div><div>Tm</div><div>thulium</div><div>168.9</div></div>	<div><div>70</div><div>Yb</div><div>ytterbium</div><div>173.0</div></div>	<div><div>71</div><div>Lu</div><div>lutetium</div><div>175.0</div></div>
<div><div>89</div><div>Ac</div><div>actinium</div><div>232.0</div></div>	<div><div>90</div><div>Th</div><div>thorium</div><div>232.0</div></div>	<div><div>91</div><div>Pa</div><div>protactinium</div><div>231.0</div></div>	<div><div>92</div><div>U</div><div>uranium</div><div>238.0</div></div>	<div><div>93</div><div>Np</div><div>neptunium</div><div></div></div>	<div><div>94</div><div>Pu</div><div>plutonium</div><div></div></div>	<div><div>95</div><div>Am</div><div>americium</div><div></div></div>	<div><div>96</div><div>Cm</div><div>curium</div><div></div></div>	<div><div>97</div><div>Bk</div><div>berkelium</div><div></div></div>	<div><div>98</div><div>Cf</div><div>californium</div><div></div></div>	<div><div>99</div><div>Es</div><div>einsteinium</div><div></div></div>	<div><div>100</div><div>Fm</div><div>fermium</div><div></div></div>	<div><div>101</div><div>Md</div><div>mendelevium</div><div></div></div>	<div><div>102</div><div>No</div><div>nobelium</div><div></div></div>	<div><div>103</div><div>Lr</div><div>lawrencium</div><div></div></div>

[Data source: The International Union of Pure and Applied Chemistry Periodic Table of the Elements (2018)]