

1. Periodic table of the elements

<div><div>1</div><div>H</div><div>1.0</div><div>Hydrogen</div></div>		<div>atomic number</div> <div>79</div> <div>Au</div> <div>197.0</div> <div>Gold</div>										<div><div>2</div><div>He</div><div>4.0</div><div>Helium</div></div>						
<div><div>3</div><div>Li</div><div>6.9</div><div>Lithium</div></div>		<div><div>4</div><div>Be</div><div>9.0</div><div>Beryllium</div></div>	<div>symbol of element</div>										<div><div>9</div><div>F</div><div>19.0</div><div>Fluorine</div></div>	<div><div>8</div><div>O</div><div>16.0</div><div>Oxygen</div></div>				
<div><div>11</div><div>Na</div><div>23.0</div><div>Sodium</div></div>		<div><div>12</div><div>Mg</div><div>24.3</div><div>Magnesium</div></div>	<div>name of element</div>										<div><div>17</div><div>Cl</div><div>35.5</div><div>Chlorine</div></div>	<div><div>18</div><div>Ar</div><div>39.9</div><div>Argon</div></div>				
<div><div>19</div><div>K</div><div>39.1</div><div>Potassium</div></div>		<div><div>20</div><div>Ca</div><div>40.1</div><div>Calcium</div></div>	<div><div>21</div><div>Sc</div><div>45.0</div><div>Scandium</div></div>	<div><div>22</div><div>Ti</div><div>47.9</div><div>Titanium</div></div>	<div><div>23</div><div>V</div><div>50.9</div><div>Vanadium</div></div>	<div><div>24</div><div>Cr</div><div>52.0</div><div>Chromium</div></div>	<div><div>25</div><div>Mn</div><div>54.9</div><div>Manganese</div></div>	<div><div>26</div><div>Fe</div><div>55.8</div><div>Iron</div></div>	<div><div>27</div><div>Co</div><div>58.9</div><div>Cobalt</div></div>	<div><div>28</div><div>Ni</div><div>58.7</div><div>Nickel</div></div>	<div><div>29</div><div>Cu</div><div>63.5</div><div>Copper</div></div>	<div><div>30</div><div>Zn</div><div>65.4</div><div>Zinc</div></div>	<div><div>31</div><div>Ga</div><div>69.7</div><div>Gallium</div></div>	<div><div>32</div><div>Ge</div><div>72.6</div><div>Germanium</div></div>	<div><div>33</div><div>As</div><div>74.9</div><div>Arsenic</div></div>	<div><div>34</div><div>Se</div><div>79.0</div><div>Selenium</div></div>	<div><div>35</div><div>Br</div><div>79.9</div><div>Bromine</div></div>	<div><div>36</div><div>Kr</div><div>83.8</div><div>Krypton</div></div>
<div><div>37</div><div>Rb</div><div>85.5</div><div>Rubidium</div></div>		<div><div>38</div><div>Sr</div><div>87.6</div><div>Strontium</div></div>	<div><div>39</div><div>Y</div><div>88.9</div><div>Yttrium</div></div>	<div><div>40</div><div>Zr</div><div>91.2</div><div>Zirconium</div></div>	<div><div>41</div><div>Nb</div><div>92.9</div><div>Niobium</div></div>	<div><div>42</div><div>Mo</div><div>96.0</div><div>Molybdenum</div></div>	<div><div>43</div><div>Tc</div><div>(98)</div><div>Technetium</div></div>	<div><div>44</div><div>Ru</div><div>101.1</div><div>Ruthenium</div></div>	<div><div>45</div><div>Rh</div><div>102.9</div><div>Rhodium</div></div>	<div><div>46</div><div>Pd</div><div>106.4</div><div>Palladium</div></div>	<div><div>47</div><div>Ag</div><div>107.9</div><div>Silver</div></div>	<div><div>48</div><div>Cd</div><div>112.4</div><div>Cadmium</div></div>	<div><div>49</div><div>In</div><div>114.8</div><div>Indium</div></div>	<div><div>50</div><div>Sn</div><div>118.7</div><div>Tin</div></div>	<div><div>51</div><div>Sb</div><div>121.8</div><div>Antimony</div></div>	<div><div>52</div><div>Te</div><div>127.6</div><div>Tellurium</div></div>	<div><div>53</div><div>I</div><div>126.9</div><div>Iodine</div></div>	<div><div>54</div><div>Xe</div><div>131.3</div><div>Xenon</div></div>
<div><div>55</div><div>Cs</div><div>132.9</div><div>Caesium</div></div>		<div><div>56</div><div>Ba</div><div>137.3</div><div>Barium</div></div>	<div><div>57</div><div>La</div><div>138.9</div><div>Lanthanum</div></div>	<div><div>72</div><div>Hf</div><div>178.5</div><div>Hafnium</div></div>	<div><div>73</div><div>Ta</div><div>180.9</div><div>Tantalum</div></div>	<div><div>74</div><div>W</div><div>183.8</div><div>Tungsten</div></div>	<div><div>75</div><div>Re</div><div>186.2</div><div>Rhenium</div></div>	<div><div>76</div><div>Os</div><div>190.2</div><div>Osmium</div></div>	<div><div>77</div><div>Ir</div><div>192.2</div><div>Iridium</div></div>	<div><div>78</div><div>Pt</div><div>195.1</div><div>Platinum</div></div>	<div><div>79</div><div>Au</div><div>197.0</div><div>Gold</div></div>	<div><div>80</div><div>Hg</div><div>200.6</div><div>Mercury</div></div>	<div><div>81</div><div>Tl</div><div>204.4</div><div>Thallium</div></div>	<div><div>82</div><div>Pb</div><div>207.2</div><div>Lead</div></div>	<div><div>83</div><div>Bi</div><div>209.0</div><div>Bismuth</div></div>	<div><div>84</div><div>Po</div><div>(210)</div><div>Polonium</div></div>	<div><div>85</div><div>At</div><div>(210)</div><div>Astatine</div></div>	<div><div>86</div><div>Rn</div><div>(222)</div><div>Radon</div></div>
<div><div>87</div><div>Fr</div><div>(223)</div><div>Francium</div></div>		<div><div>88</div><div>Ra</div><div>(226)</div><div>Radium</div></div>	<div><div>89</div><div>Ac</div><div>(227)</div><div>Actinium</div></div>	<div><div>104</div><div>Rf</div><div>(261)</div><div>Rutherfordium</div></div>	<div><div>105</div><div>Db</div><div>(262)</div><div>Dubnium</div></div>	<div><div>106</div><div>Sg</div><div>(266)</div><div>Seaborgium</div></div>	<div><div>107</div><div>Bh</div><div>(264)</div><div>Bohrium</div></div>	<div><div>108</div><div>Hs</div><div>(267)</div><div>Hassium</div></div>	<div><div>109</div><div>Mt</div><div>(268)</div><div>Meitnerium</div></div>	<div><div>110</div><div>Ds</div><div>(271)</div><div>Darmstadtium</div></div>	<div><div>111</div><div>Rg</div><div>(272)</div><div>Roentgenium</div></div>	<div><div>112</div><div>Cn</div><div>(285)</div><div>Copernicium</div></div>	<div><div>113</div><div>Uut</div><div>(284)</div><div>Thallium</div></div>	<div><div>114</div><div>Uuq</div><div>(289)</div><div>Lead</div></div>	<div><div>115</div><div>Uup</div><div>(288)</div><div>Bismuth</div></div>	<div><div>116</div><div>Uuh</div><div>(293)</div><div>Polonium</div></div>	<div><div>117</div><div>Uus</div><div>(294)</div><div>Astatine</div></div>	<div><div>118</div><div>Uuo</div><div>(294)</div><div>Radon</div></div>

<div><div>58</div><div>Ce</div><div>140.1</div><div>Cerium</div></div>	<div><div>59</div><div>Pr</div><div>140.9</div><div>Praseodymium</div></div>	<div><div>60</div><div>Nd</div><div>144.2</div><div>Neodymium</div></div>	<div><div>61</div><div>Pm</div><div>(145)</div><div>Promethium</div></div>	<div><div>62</div><div>Sm</div><div>150.4</div><div>Samarium</div></div>	<div><div>63</div><div>Eu</div><div>152.0</div><div>Europium</div></div>	<div><div>64</div><div>Gd</div><div>157.3</div><div>Gadolinium</div></div>	<div><div>65</div><div>Tb</div><div>158.9</div><div>Terbium</div></div>	<div><div>66</div><div>Dy</div><div>162.5</div><div>Dysprosium</div></div>	<div><div>67</div><div>Ho</div><div>164.9</div><div>Holmium</div></div>	<div><div>68</div><div>Er</div><div>167.3</div><div>Erbium</div></div>	<div><div>69</div><div>Tm</div><div>168.9</div><div>Thulium</div></div>	<div><div>70</div><div>Yb</div><div>173.1</div><div>Ytterbium</div></div>	<div><div>71</div><div>Lu</div><div>175.0</div><div>Lutetium</div></div>
--	--	---	--	--	--	--	---	--	---	--	---	---	--

<div><div>90</div><div>Th</div><div>232.0</div><div>Thorium</div></div>	<div><div>91</div><div>Pa</div><div>231.0</div><div>Protactinium</div></div>	<div><div>92</div><div>U</div><div>238.0</div><div>Uranium</div></div>	<div><div>93</div><div>Np</div><div>(237)</div><div>Neptunium</div></div>	<div><div>94</div><div>Pu</div><div>(244)</div><div>Plutonium</div></div>	<div><div>95</div><div>Am</div><div>(243)</div><div>Americium</div></div>	<div><div>96</div><div>Cm</div><div>(247)</div><div>Curium</div></div>	<div><div>97</div><div>Bk</div><div>(247)</div><div>Berkelium</div></div>	<div><div>98</div><div>Cf</div><div>(251)</div><div>Californium</div></div>	<div><div>99</div><div>Es</div><div>(252)</div><div>Einsteinium</div></div>	<div><div>100</div><div>Fm</div><div>(257)</div><div>Fermium</div></div>	<div><div>101</div><div>Md</div><div>(258)</div><div>Mendelevium</div></div>	<div><div>102</div><div>No</div><div>(259)</div><div>Nobelium</div></div>	<div><div>103</div><div>Lr</div><div>(262)</div><div>Lawrencium</div></div>
---	--	--	---	---	---	--	---	---	---	--	--	---	---

The value in brackets indicates the mass number of the longest-lived isotope.