

Periodic Table of the Elements

- Group numbering is based on the new IUPAC system.
- Atomic weights are based on $^{12}\text{C} = 12$ and conform to the 1995 IUPAC reported values. Number in () indicates the isotope of longest half-life.

<div>Periodic Table of the Elements</div>																	
<div><div><div><div><div>1</div><div>H</div><div>1.00794</div><div>Hydrogen</div></div><div><div>3</div><div>Li</div><div>6.941</div><div>Lithium</div></div><div><div>11</div><div>Na</div><div>22.989770</div><div>Sodium</div></div><div><div>19</div><div>K</div><div>39.0983</div><div>Potassium</div></div><div><div>37</div><div>Rb</div><div>85.4678</div><div>Rubidium</div></div><div><div>55</div><div>Cs</div><div>132.90545</div><div>Cesium</div></div><div><div>87</div><div>Fr</div><div>(223)</div><div>Francium</div></div></div><div><div><div>2</div><div>He</div><div>4.002602</div><div>Helium</div></div><div><div>4</div><div>Be</div><div>9.012182</div><div>Beryllium</div></div><div><div>12</div><div>Mg</div><div>24.3050</div><div>Magnesium</div></div><div><div>20</div><div>Ca</div><div>40.078</div><div>Calcium</div></div><div><div>38</div><div>Sr</div><div>87.62</div><div>Strontium</div></div><div><div>56</div><div>Ba</div><div>137.327</div><div>Barium</div></div><div><div>88</div><div>Ra</div><div>226.025</div><div>Radium</div></div></div></div><div><div><div>13</div><div>B</div><div>10.811</div><div>Boron</div></div><div><div>14</div><div>Si</div><div>28.0855</div><div>Silicon</div></div><div><div>15</div><div>P</div><div>30.973762</div><div>Phosphorus</div></div><div><div>16</div><div>S</div><div>32.066</div><div>Sulfur</div></div><div><div>17</div><div>Cl</div><div>35.4527</div><div>Chlorine</div></div><div><div>18</div><div>Ar</div><div>39.948</div><div>Argon</div></div><div><div>31</div><div>Ga</div><div>69.723</div><div>Gallium</div></div><div><div>32</div><div>Ge</div><div>72.61</div><div>Germanium</div></div><div><div>33</div><div>As</div><div>74.92160</div><div>Arsenic</div></div><div><div>34</div><div>Se</div><div>78.96</div><div>Selenium</div></div><div><div>35</div><div>Br</div><div>79.904</div><div>Bromine</div></div><div><div>36</div><div>Kr</div><div>83.80</div><div>Krypton</div></div><div><div>49</div><div>In</div><div>114.818</div><div>Indium</div></div><div><div>50</div><div>Sn</div><div>118.710</div><div>Tin</div></div><div><div>51</div><div>Sb</div><div>121.760</div><div>Antimony</div></div><div><div>52</div><div>Te</div><div>127.60</div><div>Tellurium</div></div><div><div>53</div><div>I</div><div>126.90447</div><div>Iodine</div></div><div><div>54</div><div>Xe</div><div>131.29</div><div>Xenon</div></div><div><div>81</div><div>Tl</div><div>204.3833</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>208.98038</div><div>Bismuth</div></div><div><div>84</div><div>Po</div><div>(209)</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> <div><div><div>21</div><div>Sc</div><div>44.955910</div><div>Scandium</div></div><div><div>22</div><div>Ti</div><div>47.867</div><div>Titanium</div></div><div><div>23</div><div>V</div><div>50.9415</div><div>Vanadium</div></div><div><div>24</div><div>Cr</div><div>51.9961</div><div>Chromium</div></div><div><div>25</div><div>Mn</div><div>54.938049</div><div>Manganese</div></div><div><div>26</div><div>Fe</div><div>55.845</div><div>Iron</div></div><div><div>27</div><div>Co</div><div>58.933200</div><div>Cobalt</div></div><div><div>28</div><div>Ni</div><div>58.6934</div><div>Nickel</div></div><div><div>29</div><div>Cu</div><div>63.546</div><div>Copper</div></div><div><div>30</div><div>Zn</div><div>65.39</div><div>Zinc</div></div><div><div>39</div><div>Y</div><div>88.90585</div><div>Yttrium</div></div><div><div>40</div><div>Zr</div><div>91.224</div><div>Zirconium</div></div><div><div>41</div><div>Nb</div><div>92.90638</div><div>Niobium</div></div><div><div>42</div><div>Mo</div><div>95.94</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>101.07</div><div>Ruthenium</div></div><div><div>45</div><div>Rh</div><div>102.90550</div><div>Rhodium</div></div><div><div>46</div><div>Pd</div><div>106.42</div><div>Palladium</div></div><div><div>47</div><div>Ag</div><div>107.8682</div><div>Silver</div></div><div><div>48</div><div>Cd</div><div>112.411</div><div>Cadmium</div></div><div><div>72</div><div>Hf</div><div>178.49</div><div>Hafnium</div></div><div><div>73</div><div>Ta</div><div>180.9479</div><div>Tantalum</div></div><div><div>74</div><div>W</div><div>183.84</div><div>Tungsten</div></div><div><div>75</div><div>Re</div><div>186.207</div><div>Rhenium</div></div><div><div>76</div><div>Os</div><div>190.23</div><div>Osmium</div></div><div><div>77</div><div>Ir</div><div>192.217</div><div>Iridium</div></div><div><div>78</div><div>Pt</div><div>195.078</div><div>Platinum</div></div><div><div>79</div><div>Au</div><div>196.96655</div><div>Gold</div></div><div><div>80</div><div>Hg</div><div>200.59</div><div>Mercury</div></div></div> <div><div><div>6</div><div>Group numbering is based on the new IUPAC system.</div></div><div><div>7</div><div>Atomic weights are based on ¹²C = 12 and conform to the 1995 IUPAC reported values. Number in () indicates the isotope of longest half-life.</div></div></div> <div><div><div>Lanthanoids</div><div>57</div><div>La</div><div>138.9055</div><div>Lanthanum</div><div>58</div><div>Ce</div><div>140.116</div><div>Cerium</div><div>59</div><div>Pr</div><div>140.90765</div><div>Praseodymium</div><div>60</div><div>Nd</div><div>144.24</div><div>Neodymium</div><div>61</div><div>Pm</div><div>(145)</div><div>Promethium</div><div>62</div><div>Sm</div><div>150.36</div><div>Samarium</div><div>63</div><div>Eu</div><div>151.964</div><div>Europium</div><div>64</div><div>Gd</div><div>157.25</div><div>Gadolinium</div><div>65</div><div>Tb</div><div>158.92534</div><div>Terbium</div><div>66</div><div>Dy</div><div>162.50</div><div>Dysprosium</div><div>67</div><div>Ho</div><div>164.93032</div><div>Holmium</div><div>68</div><div>Er</div><div>167.26</div><div>Erbium</div><div>69</div><div>Tm</div><div>168.93421</div><div>Thulium</div><div>70</div><div>Yb</div><div>173.04</div><div>Ytterbium</div><div>71</div><div>Lu</div><div>174.967</div><div>Lutetium</div></div><div><div><div>Actinoids</div><div>89</div><div>Ac</div><div>(227)</div><div>Actinium</div><div>90</div><div>Th</div><div>232.0381</div><div>Thorium</div><div>91</div><div>Pa</div><div>231.03588</div><div>Protactinium</div><div>92</div><div>U</div><div>238.0289</div><div>Uranium</div><div>93</div><div>Np</div><div>(237)</div><div>Neptunium</div><div>94</div><div>Pu</div><div>(244)</div><div>Plutonium</div><div>95</div><div>Am</div><div>(243)</div><div>Americium</div><div>96</div><div>Cm</div><div>(247)</div><div>Curium</div><div>97</div><div>Bk</div><div>(247)</div><div>Berkelium</div><div>98</div><div>Cf</div><div>(251)</div><div>Californium</div><div>99</div><div>Es</div><div>(252)</div><div>Einsteinium</div><div>100</div><div>Fm</div><div>(257)</div><div>Fermium</div><div>101</div><div>Md</div><div>(258)</div><div>Mendelevium</div><div>102</div><div>No</div><div>(259)</div><div>Nobelium</div><div>103</div><div>Lr</div><div>(262)</div><div>Lawrencium</div></div></div></div>																	