

PERIODIC TABLE OF ELEMENTS

1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18

<div>1</div> <div>H</div> <div>Hydrogen</div> <div>1.008</div>	<div>Atomic #</div> <div>Symbol</div> <div>Name</div> <div>Weight</div> <div><div>C</div>Solid</div> <div><div>Hg</div>Liquid</div> <div><div>H</div>Gas</div> <div><div>Rf</div>Unknown</div> <div><div>Alkali metals</div><div>Alkaline earth metals</div><div>Lanthanoids (Lanthanides)</div><div>Actinoids (Actinides)</div><div>Transition metals</div><div>Post-transition metals</div><div>Metalloids</div><div>Other nonmetals</div><div>Noble gases</div></div>																<div>2</div> <div>He</div> <div>Helium</div> <div>4.0026</div>																	
<div>3</div> <div>Li</div> <div>Lithium</div> <div>6.94</div>	<div>4</div> <div>Be</div> <div>Beryllium</div> <div>9.0122</div>	<div><div>5</div><div>B</div><div>Boron</div><div>10.81</div></div> <div><div>6</div><div>C</div><div>Carbon</div><div>12.011</div></div> <div><div>7</div><div>N</div><div>Nitrogen</div><div>14.007</div></div> <div><div>8</div><div>O</div><div>Oxygen</div><div>15.999</div></div> <div><div>9</div><div>F</div><div>Fluorine</div><div>18.998</div></div> <div><div>10</div><div>Ne</div><div>Neon</div><div>20.180</div></div>																<div>10</div> <div>Ne</div> <div>Neon</div> <div>20.180</div>																
<div>11</div> <div>Na</div> <div>Sodium</div> <div>22.990</div>	<div>12</div> <div>Mg</div> <div>Magnesium</div> <div>24.305</div>	<div>13</div> <div>Al</div> <div>Aluminium</div> <div>26.982</div>	<div>14</div> <div>Si</div> <div>Silicon</div> <div>28.085</div>	<div>15</div> <div>P</div> <div>Phosphorus</div> <div>30.974</div>	<div>16</div> <div>S</div> <div>Sulfur</div> <div>32.06</div>	<div>17</div> <div>Cl</div> <div>Chlorine</div> <div>35.45</div>	<div>18</div> <div>Ar</div> <div>Argon</div> <div>39.948</div>	<div><div>19</div><div>K</div><div>Potassium</div><div>39.098</div></div> <div><div>20</div><div>Ca</div><div>Calcium</div><div>40.078</div></div> <div><div>21</div><div>Sc</div><div>Scandium</div><div>44.956</div></div> <div><div>22</div><div>Ti</div><div>Titanium</div><div>47.867</div></div> <div><div>23</div><div>V</div><div>Vanadium</div><div>50.942</div></div> <div><div>24</div><div>Cr</div><div>Chromium</div><div>51.996</div></div> <div><div>25</div><div>Mn</div><div>Manganese</div><div>54.938</div></div> <div><div>26</div><div>Fe</div><div>Iron</div><div>55.845</div></div> <div><div>27</div><div>Co</div><div>Cobalt</div><div>58.933</div></div> <div><div>28</div><div>Ni</div><div>Nickel</div><div>58.693</div></div> <div><div>29</div><div>Cu</div><div>Copper</div><div>63.546</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>69.723</div></div> <div><div>32</div><div>Ge</div><div>Germanium</div><div>72.630</div></div> <div><div>33</div><div>As</div><div>Arsenic</div><div>74.922</div></div> <div><div>34</div><div>Se</div><div>Selenium</div><div>78.971</div></div> <div><div>35</div><div>Br</div><div>Bromine</div><div>79.904</div></div> <div><div>36</div><div>Kr</div><div>Krypton</div><div>83.798</div></div>																<div>18</div> <div>Ar</div> <div>Argon</div> <div>39.948</div>										
<div>37</div> <div>Rb</div> <div>Rubidium</div> <div>85.468</div>	<div>38</div> <div>Sr</div> <div>Strontium</div> <div>87.62</div>	<div>39</div> <div>Y</div> <div>Yttrium</div> <div>88.906</div>	<div>40</div> <div>Zr</div> <div>Zirconium</div> <div>91.224</div>	<div>41</div> <div>Nb</div> <div>Niobium</div> <div>92.906</div>	<div>42</div> <div>Mo</div> <div>Molybdenum</div> <div>95.95</div>	<div>43</div> <div>Tc</div> <div>Technetium (98)</div>	<div>44</div> <div>Ru</div> <div>Ruthenium</div> <div>101.07</div>	<div>45</div> <div>Rh</div> <div>Rhodium</div> <div>102.91</div>	<div>46</div> <div>Pd</div> <div>Palladium</div> <div>106.42</div>	<div>47</div> <div>Ag</div> <div>Silver</div> <div>107.87</div>	<div>48</div> <div>Cd</div> <div>Cadmium</div> <div>112.41</div>	<div>49</div> <div>In</div> <div>Indium</div> <div>114.82</div>	<div>50</div> <div>Sn</div> <div>Tin</div> <div>118.71</div>	<div>51</div> <div>Sb</div> <div>Antimony</div> <div>121.76</div>	<div>52</div> <div>Te</div> <div>Tellurium</div> <div>127.60</div>	<div>53</div> <div>I</div> <div>Iodine</div> <div>126.90</div>	<div>54</div> <div>Xe</div> <div>Xenon</div> <div>131.29</div>	<div><div>55</div><div>Cs</div><div>Caesium</div><div>132.91</div></div> <div><div>56</div><div>Ba</div><div>Barium</div><div>137.33</div></div> <div><div>57–71</div></div> <div><div>72</div><div>Hf</div><div>Hafnium</div><div>178.49</div></div> <div><div>73</div><div>Ta</div><div>Tantalum</div><div>180.95</div></div> <div><div>74</div><div>W</div><div>Tungsten</div><div>183.84</div></div> <div><div>75</div><div>Re</div><div>Rhenium</div><div>186.21</div></div> <div><div>76</div><div>Os</div><div>Osmium</div><div>190.23</div></div> <div><div>77</div><div>Ir</div><div>Iridium</div><div>192.22</div></div> <div><div>78</div><div>Pt</div><div>Platinum</div><div>195.08</div></div> <div><div>79</div><div>Au</div><div>Gold</div><div>196.97</div></div> <div><div>80</div><div>Hg</div><div>Mercury</div><div>200.59</div></div> <div><div>81</div><div>Tl</div><div>Thallium</div><div>204.38</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>208.98</div></div> <div><div>84</div><div>Po</div><div>Polonium (209)</div></div> <div><div>85</div><div>At</div><div>Astatine (210)</div></div> <div><div>86</div><div>Rn</div><div>Radon (222)</div></div>																<div>54</div> <div>Xe</div> <div>Xenon</div> <div>131.29</div>
<div>87</div> <div>Fr</div> <div>Francium (223)</div>	<div>88</div> <div>Ra</div> <div>Radium (226)</div>	<div>89–103</div>	<div>104</div> <div>Rf</div> <div>Rutherfordium (267)</div>	<div>105</div> <div>Db</div> <div>Dubnium (268)</div>	<div>106</div> <div>Sg</div> <div>Seaborgium (269)</div>	<div>107</div> <div>Bh</div> <div>Bohrium (270)</div>	<div>108</div> <div>Hs</div> <div>Hassium (277)</div>	<div>109</div> <div>Mt</div> <div>Meitnerium (278)</div>	<div>110</div> <div>Ds</div> <div>Darmstadtium (281)</div>	<div>111</div> <div>Rg</div> <div>Roentgenium (282)</div>	<div>112</div> <div>Cn</div> <div>Copernicium (285)</div>	<div>113</div> <div>Nh</div> <div>Nihonium (286)</div>	<div>114</div> <div>Fl</div> <div>Flerovium (289)</div>	<div>115</div> <div>Mc</div> <div>Moscovium (290)</div>	<div>116</div> <div>Lv</div> <div>Livermorium (293)</div>	<div>117</div> <div>Ts</div> <div>Tennessine (294)</div>	<div>118</div> <div>Og</div> <div>Oganesson (294)</div>	<div><div>89–103</div><div>104 Rf Rutherfordium (267)</div><div>105 Db Dubnium (268)</div><div>106 Sg Seaborgium (269)</div><div>107 Bh Bohrium (270)</div><div>108 Hs Hassium (277)</div><div>109 Mt Meitnerium (278)</div><div>110 Ds Darmstadtium (281)</div><div>111 Rg Roentgenium (282)</div><div>112 Cn Copernicium (285)</div><div>113 Nh Nihonium (286)</div><div>114 Fl Flerovium (289)</div><div>115 Mc Moscovium (290)</div><div>116 Lv Livermorium (293)</div><div>117 Ts Tennessine (294)</div><div>118 Og Oganesson (294)</div></div>																<div>54</div> <div>Xe</div> <div>Xenon</div> <div>131.29</div>

For elements with no stable isotopes, the mass number of the isotope with the longest half-life is in parentheses.



Ptable.com

57 La Lanthanum 138.91	58 Ce Cerium 140.12	59 Pr Praseodymium 140.91	60 Nd Neodymium 144.24	61 Pm Promethium (145)	62 Sm Samarium 150.36	63 Eu Europium 151.96	64 Gd Gadolinium 157.25	65 Tb Terbium 158.93	66 Dy Dysprosium 162.50	67 Ho Holmium 164.93	68 Er Erbium 167.26	69 Tm Thulium 168.93	70 Yb Ytterbium 173.05	71 Lu Lutetium 174.97
89 Ac Actinium (227)	90 Th Thorium 232.04	91 Pa Protactinium 231.04	92 U Uranium 238.03	93 Np Neptunium (237)	94 Pu Plutonium (244)	95 Am Americium (243)	96 Cm Curium (247)	97 Bk Berkelium (247)	98 Cf Californium (251)	99 Es Einsteinium (252)	100 Fm Fermium (257)	101 Md Mendelevium (258)	102 No Nobelium (259)	103 Lr Lawrencium (266)