

The Periodic Table of Elements

<div>1<div><div><div>H</div><div>HYDROGEN</div><div>1</div></div></div></div>																		<div>2<div><div><div>He</div><div>HELIUM</div><div>4</div></div></div></div>																	
<div>3<div><div><div>Li</div><div>LITHIUM</div><div>7</div></div></div></div>		<div>4<div><div><div>Be</div><div>BERYLLIUM</div><div>9</div></div></div></div>																		<div>5<div><div><div>B</div><div>BORON</div><div>11</div></div></div></div>		<div>6<div><div><div>C</div><div>CARBON</div><div>12</div></div></div></div>		<div>7<div><div><div>N</div><div>NITROGEN</div><div>14</div></div></div></div>		<div>8<div><div><div>O</div><div>OXYGEN</div><div>16</div></div></div></div>		<div>9<div><div><div>F</div><div>FLUORINE</div><div>19</div></div></div></div>		<div>10<div><div><div>Ne</div><div>NEON</div><div>20</div></div></div></div>					
<div>11<div><div><div>Na</div><div>SODIUM</div><div>23</div></div></div></div>		<div>12<div><div><div>Mg</div><div>MAGNESIUM</div><div>24</div></div></div></div>																		<div>13<div><div><div>Al</div><div>ALUMINUM</div><div>27</div></div></div></div>		<div>14<div><div><div>Si</div><div>SILICON</div><div>28</div></div></div></div>		<div>15<div><div><div>P</div><div>PHOSPHORUS</div><div>31</div></div></div></div>		<div>16<div><div><div>S</div><div>SULFUR</div><div>32</div></div></div></div>		<div>17<div><div><div>Cl</div><div>CHLORINE</div><div>35</div></div></div></div>		<div>18<div><div><div>Ar</div><div>ARGON</div><div>40</div></div></div></div>					
<div>METALS</div>																				<div>31<div><div><div>Ga</div><div>GALLIUM</div><div>70</div></div></div></div>		<div>32<div><div><div>Ge</div><div>GERMANIUM</div><div>73</div></div></div></div>		<div>33<div><div><div>As</div><div>ARSENIC</div><div>75</div></div></div></div>		<div>34<div><div><div>Se</div><div>SELENIUM</div><div>79</div></div></div></div>		<div>35<div><div><div>Br</div><div>BROMINE</div><div>80</div></div></div></div>		<div>36<div><div><div>Kr</div><div>KRYPTON</div><div>84</div></div></div></div>					
<div>37<div><div><div>Rb</div><div>RUBIDIUM</div><div>85</div></div></div></div>		<div>38<div><div><div>Sr</div><div>STRONTIUM</div><div>88</div></div></div></div>		<div>39<div><div><div>Y</div><div>YTTRIUM</div><div>89</div></div></div></div>		<div>40<div><div><div>Zr</div><div>ZIRCONIUM</div><div>91</div></div></div></div>		<div>41<div><div><div>Nb</div><div>NIOBIUM</div><div>93</div></div></div></div>		<div>42<div><div><div>Mo</div><div>MOLYBDENUM</div><div>96</div></div></div></div>		<div>43<div><div><div>Tc</div><div>TECHNETIUM</div><div>98</div></div></div></div>		<div>44<div><div><div>Ru</div><div>RUTHENIUM</div><div>101</div></div></div></div>		<div>45<div><div><div>Rh</div><div>RHODIUM</div><div>103</div></div></div></div>		<div>46<div><div><div>Pd</div><div>PALLADIUM</div><div>106</div></div></div></div>		<div>47<div><div><div>Ag</div><div>SILVER</div><div>108</div></div></div></div>		<div>48<div><div><div>Cd</div><div>CADMIUM</div><div>112</div></div></div></div>		<div>49<div><div><div>In</div><div>INDIUM</div><div>115</div></div></div></div>		<div>50<div><div><div>Sn</div><div>TIN</div><div>119</div></div></div></div>		<div>51<div><div><div>Sb</div><div>ANTIMONY</div><div>122</div></div></div></div>		<div>52<div><div><div>Te</div><div>TELLURIUM</div><div>128</div></div></div></div>		<div>53<div><div><div>I</div><div>IODINE</div><div>127</div></div></div></div>		<div>54<div><div><div>Xe</div><div>XENON</div><div>131</div></div></div></div>	
<div>55<div><div><div>Cs</div><div>CESIUM</div><div>133</div></div></div></div>		<div>56<div><div><div>Ba</div><div>BARIUM</div><div>137</div></div></div></div>				<div>72<div><div><div>Hf</div><div>HAFNIUM</div><div>178</div></div></div></div>		<div>73<div><div><div>Ta</div><div>TANTALUM</div><div>181</div></div></div></div>		<div>74<div><div><div>W</div><div>TUNGSTEN</div><div>184</div></div></div></div>		<div>75<div><div><div>Re</div><div>RHENIUM</div><div>186</div></div></div></div>		<div>76<div><div><div>Os</div><div>OSMIUM</div><div>190</div></div></div></div>		<div>77<div><div><div>Ir</div><div>IRIDIUM</div><div>192</div></div></div></div>		<div>78<div><div><div>Pt</div><div>PLATINUM</div><div>195</div></div></div></div>		<div>79<div><div><div>Au</div><div>GOLD</div><div>197</div></div></div></div>		<div>80<div><div><div>Hg</div><div>MERCURY</div><div>201</div></div></div></div>		<div>81<div><div><div>Tl</div><div>THALLIUM</div><div>204</div></div></div></div>		<div>82<div><div><div>Pb</div><div>LEAD</div><div>207</div></div></div></div>		<div>83<div><div><div>Bi</div><div>BISMUTH</div><div>209</div></div></div></div>		<div>84<div><div><div>Po</div><div>POLONIUM</div><div>209</div></div></div></div>		<div>85<div><div><div>At</div><div>ASTATINE</div><div>210</div></div></div></div>		<div>86<div><div><div>Rn</div><div>RADON</div><div>222</div></div></div></div>	
<div>87<div><div><div>Fr</div><div>FRANCIUM</div><div>223</div></div></div></div>		<div>88<div><div><div>Ra</div><div>RADIUM</div><div>226</div></div></div></div>				<div>104<div><div><div>Rf</div><div>RUTHERFORDIUM</div><div>263</div></div></div></div>		<div>105<div><div><div>Db</div><div>DUBNIUM</div><div>262</div></div></div></div>		<div>106<div><div><div>Sg</div><div>SEABORGIUM</div><div>266</div></div></div></div>		<div>107<div><div><div>Bh</div><div>BOHRIUM</div><div>264</div></div></div></div>		<div>108<div><div><div>Hs</div><div>HASSIUM</div><div>277</div></div></div></div>		<div>109<div><div><div>Mt</div><div>MEITNERIUM</div><div>268</div></div></div></div>		<div>110<div><div><div>Ds</div><div>DARMSTADIUM</div><div>281</div></div></div></div>		<div>111<div><div><div>Uuu</div><div>UNUNUNIUM</div><div>272</div></div></div></div>		<div>112<div><div><div>Uub</div><div>UNUNBIUM</div><div>285</div></div></div></div>		<div>113<div><div><div>Uut</div><div>UNUNTRIUM</div><div>NOT YET OBSERVED</div></div></div></div>		<div>114<div><div><div>Uuq</div><div>UNUNQUADIUM</div><div>289</div></div></div></div>		<div>115<div><div><div>Uup</div><div>UNUNPENTIUM</div><div>NOT YET OBSERVED</div></div></div></div>		<div>116<div><div><div>Uuh</div><div>UNUNHEXIUM</div><div>NOT YET OBSERVED</div></div></div></div>		<div>117<div><div><div>Uus</div><div>UNUNSEPTIUM</div><div>NOT YET OBSERVED</div></div></div></div>		<div>118<div><div><div>Uuo</div><div>UNUNOCTIUM</div><div>NOT YET OBSERVED</div></div></div></div>	

6 ← **C** →

← **CARBON** →

12 ←

Atomic Number = Number of Protons = Number of Electrons

Chemical Symbol

Chemical Name

Atomic Weight = Number of Protons + Number of Neutrons

NON-METALS

METALS

KEY

- = Solid at room temperature
- = Liquid at room temperature
- = Gas at room temperature
- = Radioactive
- = Artificially Made

57 La LANTHANUM 139	58 Ce CERIUM 140	59 Pr PRASEODYMIUM 141	60 Nd NEODYMIUM 144	61 Pm PROMETHIUM 145	62 Sm SAMARIUM 150	63 Eu EUROPIUM 152	64 Gd GADOLINIUM 157	65 Tb TERBIUM 159	66 Dy DYSPROSIUM 163	67 Ho HOLMIUM 165	68 Er ERBIUM 167	69 Tm THULIUM 169	70 Yb YTTERBIUM 173	71 Lu LUTETIUM 175
89 Ac ACTINIUM 227	90 Th THORIUM 232	91 Pa PROTACTINIUM 231	92 U URANIUM 238	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 262