

# Periodic Table of Elements

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18						
1	<div>1</div> <div><b>H</b></div> <div>Hydrogen</div> <div>1.00794</div>	<div>Atomic #</div> <div>Symbol</div> <div>Name</div> <div>Atomic Mass</div> <div><div><div>C</div><div>Solid</div></div><div><div>Hg</div><div>Liquid</div></div><div><div>H</div><div>Gas</div></div><div><div>Rf</div><div>Unknown</div></div></div>																<div>2</div> <div><b>He</b></div> <div>Helium</div> <div>4.002602</div>						
2	<div>3</div> <div><b>Li</b></div> <div>Lithium</div> <div>6.941</div>	<div>4</div> <div><b>Be</b></div> <div>Beryllium</div> <div>9.012182</div>																	<div>5</div> <div><b>B</b></div> <div>Boron</div> <div>10.811</div>	<div>6</div> <div><b>C</b></div> <div>Carbon</div> <div>12.0107</div>	<div>7</div> <div><b>N</b></div> <div>Nitrogen</div> <div>14.0067</div>	<div>8</div> <div><b>O</b></div> <div>Oxygen</div> <div>15.9994</div>	<div>9</div> <div><b>F</b></div> <div>Fluorine</div> <div>18.9984032</div>	<div>10</div> <div><b>Ne</b></div> <div>Neon</div> <div>20.1797</div>
3	<div>11</div> <div><b>Na</b></div> <div>Sodium</div> <div>22.98976928</div>	<div>12</div> <div><b>Mg</b></div> <div>Magnesium</div> <div>24.3050</div>																	<div>13</div> <div><b>Al</b></div> <div>Aluminium</div> <div>26.9815386</div>	<div>14</div> <div><b>Si</b></div> <div>Silicon</div> <div>28.0855</div>	<div>15</div> <div><b>P</b></div> <div>Phosphorus</div> <div>30.973762</div>	<div>16</div> <div><b>S</b></div> <div>Sulfur</div> <div>32.065</div>	<div>17</div> <div><b>Cl</b></div> <div>Chlorine</div> <div>35.453</div>	<div>18</div> <div><b>Ar</b></div> <div>Argon</div> <div>39.948</div>
4	<div>19</div> <div><b>K</b></div> <div>Potassium</div> <div>39.0983</div>	<div>20</div> <div><b>Ca</b></div> <div>Calcium</div> <div>40.078</div>	<div>21</div> <div><b>Sc</b></div> <div>Scandium</div> <div>44.955912</div>	<div>22</div> <div><b>Ti</b></div> <div>Titanium</div> <div>47.867</div>	<div>23</div> <div><b>V</b></div> <div>Vanadium</div> <div>50.9415</div>	<div>24</div> <div><b>Cr</b></div> <div>Chromium</div> <div>51.9961</div>	<div>25</div> <div><b>Mn</b></div> <div>Manganese</div> <div>54.938045</div>	<div>26</div> <div><b>Fe</b></div> <div>Iron</div> <div>55.845</div>	<div>27</div> <div><b>Co</b></div> <div>Cobalt</div> <div>58.933195</div>	<div>28</div> <div><b>Ni</b></div> <div>Nickel</div> <div>58.6934</div>	<div>29</div> <div><b>Cu</b></div> <div>Copper</div> <div>63.546</div>	<div>30</div> <div><b>Zn</b></div> <div>Zinc</div> <div>65.38</div>	<div>31</div> <div><b>Ga</b></div> <div>Gallium</div> <div>69.723</div>	<div>32</div> <div><b>Ge</b></div> <div>Germanium</div> <div>72.64</div>	<div>33</div> <div><b>As</b></div> <div>Arsenic</div> <div>74.92160</div>	<div>34</div> <div><b>Se</b></div> <div>Selenium</div> <div>78.96</div>	<div>35</div> <div><b>Br</b></div> <div>Bromine</div> <div>79.904</div>	<div>36</div> <div><b>Kr</b></div> <div>Krypton</div> <div>83.798</div>						
5	<div>37</div> <div><b>Rb</b></div> <div>Rubidium</div> <div>85.4678</div>	<div>38</div> <div><b>Sr</b></div> <div>Strontium</div> <div>87.62</div>	<div>39</div> <div><b>Y</b></div> <div>Yttrium</div> <div>88.90585</div>	<div>40</div> <div><b>Zr</b></div> <div>Zirconium</div> <div>91.224</div>	<div>41</div> <div><b>Nb</b></div> <div>Niobium</div> <div>92.90638</div>	<div>42</div> <div><b>Mo</b></div> <div>Molybdenum</div> <div>95.96</div>	<div>43</div> <div><b>Tc</b></div> <div>Technetium</div> <div>(97.9072)</div>	<div>44</div> <div><b>Ru</b></div> <div>Ruthenium</div> <div>101.07</div>	<div>45</div> <div><b>Rh</b></div> <div>Rhodium</div> <div>102.90550</div>	<div>46</div> <div><b>Pd</b></div> <div>Palladium</div> <div>106.42</div>	<div>47</div> <div><b>Ag</b></div> <div>Silver</div> <div>107.8682</div>	<div>48</div> <div><b>Cd</b></div> <div>Cadmium</div> <div>112.411</div>	<div>49</div> <div><b>In</b></div> <div>Indium</div> <div>114.818</div>	<div>50</div> <div><b>Sn</b></div> <div>Tin</div> <div>118.710</div>	<div>51</div> <div><b>Sb</b></div> <div>Antimony</div> <div>121.760</div>	<div>52</div> <div><b>Te</b></div> <div>Tellurium</div> <div>127.60</div>	<div>53</div> <div><b>I</b></div> <div>Iodine</div> <div>126.90447</div>	<div>54</div> <div><b>Xe</b></div> <div>Xenon</div> <div>131.293</div>						
6	<div>55</div> <div><b>Cs</b></div> <div>Caesium</div> <div>132.9054519</div>	<div>56</div> <div><b>Ba</b></div> <div>Barium</div> <div>137.327</div>	<div>57–71</div>		<div>72</div> <div><b>Hf</b></div> <div>Hafnium</div> <div>178.49</div>	<div>73</div> <div><b>Ta</b></div> <div>Tantalum</div> <div>180.94788</div>	<div>74</div> <div><b>W</b></div> <div>Tungsten</div> <div>183.84</div>	<div>75</div> <div><b>Re</b></div> <div>Rhenium</div> <div>186.207</div>	<div>76</div> <div><b>Os</b></div> <div>Osmium</div> <div>190.23</div>	<div>77</div> <div><b>Ir</b></div> <div>Iridium</div> <div>192.217</div>	<div>78</div> <div><b>Pt</b></div> <div>Platinum</div> <div>195.084</div>	<div>79</div> <div><b>Au</b></div> <div>Gold</div> <div>196.966569</div>	<div>80</div> <div><b>Hg</b></div> <div>Mercury</div> <div>200.59</div>	<div>81</div> <div><b>Tl</b></div> <div>Thallium</div> <div>204.3833</div>	<div>82</div> <div><b>Pb</b></div> <div>Lead</div> <div>207.2</div>	<div>83</div> <div><b>Bi</b></div> <div>Bismuth</div> <div>208.98040</div>	<div>84</div> <div><b>Po</b></div> <div>Polonium</div> <div>(208.9824)</div>	<div>85</div> <div><b>At</b></div> <div>Astatine</div> <div>(209.9871)</div>	<div>86</div> <div><b>Rn</b></div> <div>Radon</div> <div>(222.0176)</div>					
7	<div>87</div> <div><b>Fr</b></div> <div>Francium</div> <div>(223)</div>	<div>88</div> <div><b>Ra</b></div> <div>Radium</div> <div>(226)</div>	<div>89–103</div>		<div>104</div> <div><b>Rf</b></div> <div>Rutherfordium</div> <div>(261)</div>	<div>105</div> <div><b>Db</b></div> <div>Dubnium</div> <div>(262)</div>	<div>106</div> <div><b>Sg</b></div> <div>Seaborgium</div> <div>(266)</div>	<div>107</div> <div><b>Bh</b></div> <div>Bohrium</div> <div>(264)</div>	<div>108</div> <div><b>Hs</b></div> <div>Hassium</div> <div>(277)</div>	<div>109</div> <div><b>Mt</b></div> <div>Meitnerium</div> <div>(268)</div>	<div>110</div> <div><b>Ds</b></div> <div>Darmstadtium</div> <div>(271)</div>	<div>111</div> <div><b>Rg</b></div> <div>Roentgenium</div> <div>(272)</div>	<div>112</div> <div><b>Uub</b></div> <div>Ununbium</div> <div>(285)</div>	<div>113</div> <div><b>Uut</b></div> <div>Ununtrium</div> <div>(284)</div>	<div>114</div> <div><b>Uuq</b></div> <div>Ununquadium</div> <div>(289)</div>	<div>115</div> <div><b>Uup</b></div> <div>Ununpentium</div> <div>(288)</div>	<div>116</div> <div><b>Uuh</b></div> <div>Ununhexium</div> <div>(292)</div>	<div>117</div> <div><b>Uus</b></div> <div>Ununseptium</div> <div></div>	<div>118</div> <div><b>Uuo</b></div> <div>Ununoctium</div> <div>(294)</div>					
For elements with no stable isotopes, the mass number of the isotope with the longest half-life is in parentheses.																								

Periodic Table Design and Interface Copyright © 1997 Michael Dayah. <http://www.ptable.com/> Last updated: May 27, 2008



57 <b>La</b> Lanthanum 138.90547	58 <b>Ce</b> Cerium 140.116	59 <b>Pr</b> Praseodymium 140.90765	60 <b>Nd</b> Neodymium 144.242	61 <b>Pm</b> Promethium (145)	62 <b>Sm</b> Samarium 150.36	63 <b>Eu</b> Europium 151.964	64 <b>Gd</b> Gadolinium 157.25	65 <b>Tb</b> Terbium 158.92535	66 <b>Dy</b> Dysprosium 162.500	67 <b>Ho</b> Holmium 164.93032	68 <b>Er</b> Erbium 167.259	69 <b>Tm</b> Thulium 168.93421	70 <b>Yb</b> Ytterbium 173.054	71 <b>Lu</b> Lutetium 174.9668
89 <b>Ac</b> Actinium (227)	90 <b>Th</b> Thorium 232.03806	91 <b>Pa</b> Protactinium 231.03588	92 <b>U</b> Uranium 238.02891	93 <b>Np</b> Neptunium (237)	94 <b>Pu</b> Plutonium (244)	95 <b>Am</b> Americium (243)	96 <b>Cm</b> Curium (247)	97 <b>Bk</b> Berkelium (247)	98 <b>Cf</b> Californium (251)	99 <b>Es</b> Einsteinium (252)	100 <b>Fm</b> Fermium (257)	101 <b>Md</b> Mendelevium (258)	102 <b>No</b> Nobelium (259)	103 <b>Lr</b> Lawrencium (262)