

Periodic Table of the Elements

<div>1</div> <div>H</div> <div>Hydrogen</div> <div>1.00784</div>																	<div>2</div> <div>He</div> <div>Helium</div> <div>4.002602</div>
<div>3</div> <div>Li</div> <div>Lithium</div> <div>6.938</div>	<div>4</div> <div>Be</div> <div>Beryllium</div> <div>9.0121831</div>															<div>9</div> <div>F</div> <div>Fluorine</div> <div>18.998403163</div>	<div>10</div> <div>Ne</div> <div>Neon</div> <div>20.1797</div>
<div>11</div> <div>Na</div> <div>Sodium</div> <div>22.98976928</div>	<div>12</div> <div>Mg</div> <div>Magnesium</div> <div>24.304</div>															<div>17</div> <div>Cl</div> <div>Chlorine</div> <div>35.446</div>	<div>18</div> <div>Ar</div> <div>Argon</div> <div>39.948</div>
<div>19</div> <div>K</div> <div>Potassium</div> <div>39.0983</div>	<div>20</div> <div>Ca</div> <div>Calcium</div> <div>40.078</div>	<div>21</div> <div>Sc</div> <div>Scandium</div> <div>44.955908</div>	<div>22</div> <div>Ti</div> <div>Titanium</div> <div>47.867</div>	<div>23</div> <div>V</div> <div>Vanadium</div> <div>50.9415</div>	<div>24</div> <div>Cr</div> <div>Chromium</div> <div>51.9961</div>	<div>25</div> <div>Mn</div> <div>Manganese</div> <div>54.938044</div>	<div>26</div> <div>Fe</div> <div>Iron</div> <div>55.845</div>	<div>27</div> <div>Co</div> <div>Cobalt</div> <div>58.933194</div>	<div>28</div> <div>Ni</div> <div>Nickel</div> <div>58.6934</div>	<div>29</div> <div>Cu</div> <div>Copper</div> <div>63.546(3)</div>	<div>30</div> <div>Zn</div> <div>Zinc</div> <div>65.38</div>	<div>31</div> <div>Ga</div> <div>Gallium</div> <div>69.723</div>	<div>32</div> <div>Ge</div> <div>Germanium</div> <div>72.630</div>	<div>33</div> <div>As</div> <div>Arsenic</div> <div>74.921595</div>	<div>34</div> <div>Se</div> <div>Selenium</div> <div>78.971</div>	<div>35</div> <div>Br</div> <div>Bromine</div> <div>79.901</div>	<div>36</div> <div>Kr</div> <div>Krypton</div> <div>83.798</div>
<div>37</div> <div>Rb</div> <div>Rubidium</div> <div>85.4678</div>	<div>38</div> <div>Sr</div> <div>Strontium</div> <div>87.62</div>	<div>39</div> <div>Y</div> <div>Yttrium</div> <div>88.90584</div>	<div>40</div> <div>Zr</div> <div>Zirconium</div> <div>91.224</div>	<div>41</div> <div>Nb</div> <div>Niobium</div> <div>92.90637</div>	<div>42</div> <div>Mo</div> <div>Molybdenum</div> <div>95.95</div>	<div>43</div> <div>Tc</div> <div>Technetium</div> <div>(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>102.90550</div>	<div>46</div> <div>Pd</div> <div>Palladium</div> <div>106.42</div>	<div>47</div> <div>Ag</div> <div>Silver</div> <div>107.8682(2)</div>	<div>48</div> <div>Cd</div> <div>Cadmium</div> <div>112.414</div>	<div>49</div> <div>In</div> <div>Indium</div> <div>114.818</div>	<div>50</div> <div>Sn</div> <div>Tin</div> <div>118.710</div>	<div>51</div> <div>Sb</div> <div>Antimony</div> <div>121.760</div>	<div>52</div> <div>Te</div> <div>Tellurium</div> <div>127.60</div>	<div>53</div> <div>I</div> <div>Iodine</div> <div>126.90447</div>	<div>54</div> <div>Xe</div> <div>Xenon</div> <div>131.293</div>
<div>55</div> <div>Cs</div> <div>Cesium</div> <div>132.90545196</div>	<div>56</div> <div>Ba</div> <div>Barium</div> <div>137.327</div>	<div>57-71</div> <div>*</div> <div>Lanthanides</div>	<div>72</div> <div>Hf</div> <div>Hafnium</div> <div>178.49</div>	<div>73</div> <div>Ta</div> <div>Tantalum</div> <div>180.94788</div>	<div>74</div> <div>W</div> <div>Tungsten</div> <div>183.84</div>	<div>75</div> <div>Re</div> <div>Rhenium</div> <div>186.207</div>	<div>76</div> <div>Os</div> <div>Osmium</div> <div>190.23</div>	<div>77</div> <div>Ir</div> <div>Iridium</div> <div>192.217</div>	<div>78</div> <div>Pt</div> <div>Platinum</div> <div>195.084</div>	<div>79</div> <div>Au</div> <div>Gold</div> <div>196.966569(5)</div>	<div>80</div> <div>Hg</div> <div>Mercury</div> <div>200.592</div>	<div>81</div> <div>Tl</div> <div>Thallium</div> <div>204.382</div>	<div>82</div> <div>Pb</div> <div>Lead</div> <div>207.2</div>	<div>83</div> <div>Bi</div> <div>Bismuth</div> <div>208.98040</div>	<div>84</div> <div>Po</div> <div>Polonium</div> <div>(209)</div>	<div>85</div> <div>At</div> <div>Astatine</div> <div>(210)</div>	<div>86</div> <div>Rn</div> <div>Radon</div> <div>(222)</div>
<div>87</div> <div>Fr</div> <div>Francium</div> <div>(223)</div>	<div>88</div> <div>Ra</div> <div>Radium</div> <div>(226)</div>	<div>89-103</div> <div>**</div> <div>Actinides</div>	<div>104</div> <div>Rf</div> <div>Rutherfordium</div> <div>(261)</div>	<div>105</div> <div>Db</div> <div>Dubnium</div> <div>(268)</div>	<div>106</div> <div>Sg</div> <div>Seaborgium</div> <div>(269)</div>	<div>107</div> <div>Bh</div> <div>Bohrium</div> <div>(270)</div>	<div>108</div> <div>Hs</div> <div>Hassium</div> <div>(269)</div>	<div>109</div> <div>Mt</div> <div>Meitnerium</div> <div>(278)</div>	<div>110</div> <div>Ds</div> <div>Darmstadtium</div> <div>(281)</div>	<div>111</div> <div>Rg</div> <div>Roentgenium</div> <div>(282)</div>	<div>112</div> <div>Cn</div> <div>Copernicium</div> <div>(285)</div>	<div>113</div> <div>Uut</div> <div>Ununtrium</div> <div>(286)</div>	<div>114</div> <div>Fl</div> <div>Flerovium</div> <div>(289)</div>	<div>115</div> <div>Uup</div> <div>Ununpentium</div> <div>(289)</div>	<div>116</div> <div>Lv</div> <div>Livermorium</div> <div>(293)</div>	<div>117</div> <div>Uus</div> <div>Ununseptium</div> <div>(294)</div>	<div>118</div> <div>Uuo</div> <div>Ununoctium</div> <div>(294)</div>

Z = atomic number; Sy = Symbol, Name = element name, saw = standard / average atomic weight

Z
Sy
Name
saw

*	<div>57</div> <div>La</div> <div>Lanthanum</div> <div>138.90547(7)</div>	<div>58</div> <div>Ce</div> <div>Cerium</div> <div>140.116</div>	<div>59</div> <div>Pr</div> <div>Praseodymium</div> <div>140.90766</div>	<div>60</div> <div>Nd</div> <div>Neodymium</div> <div>144.242</div>	<div>61</div> <div>Pm</div> <div>Promethium</div> <div>(145)</div>	<div>62</div> <div>Sm</div> <div>Samarium</div> <div>150.36</div>	<div>63</div> <div>Eu</div> <div>Europium</div> <div>151.964</div>	<div>64</div> <div>Gd</div> <div>Gadolinium</div> <div>157.25</div>	<div>65</div> <div>Tb</div> <div>Terbium</div> <div>158.92535</div>	<div>66</div> <div>Dy</div> <div>Dysprosium</div> <div>162.500</div>	<div>67</div> <div>Ho</div> <div>Holmium</div> <div>164.93033</div>	<div>68</div> <div>Er</div> <div>Erbium</div> <div>167.259</div>	<div>69</div> <div>Tm</div> <div>Thulium</div> <div>168.93422</div>	<div>70</div> <div>Yb</div> <div>Ytterbium</div> <div>173.045</div>	<div>71</div> <div>Lu</div> <div>Lutetium</div> <div>174.9668</div>
	<div>89</div> <div>Ac</div> <div>Actinium</div> <div>(227)</div>	<div>90</div> <div>Th</div> <div>Thorium</div> <div>232.0377</div>	<div>91</div> <div>Pa</div> <div>Protactinium</div> <div>231.03588</div>	<div>92</div> <div>U</div> <div>Uranium</div> <div>238.02891</div>	<div>93</div> <div>Np</div> <div>Neptunium</div> <div>(237)</div>	<div>94</div> <div>Pu</div> <div>Plutonium</div> <div>(244)</div>	<div>95</div> <div>Am</div> <div>Americium</div> <div>(243)</div>	<div>96</div> <div>Cm</div> <div>Curium</div> <div>(247)</div>	<div>97</div> <div>Bk</div> <div>Berkelium</div> <div>(247)</div>	<div>98</div> <div>Cf</div> <div>Californium</div> <div>(251)</div>	<div>99</div> <div>Es</div> <div>Einsteinium</div> <div>(252)</div>	<div>100</div> <div>Fm</div> <div>Fermium</div> <div>(257)</div>	<div>101</div> <div>Md</div> <div>Mendelevium</div> <div>(258)</div>	<div>102</div> <div>No</div> <div>Nobelium</div> <div>(259)</div>	<div>103</div> <div>Lr</div> <div>Lawrencium</div> <div>(266)</div>

Standard atomic weights taken from the Commission on Isotopic Abundances and Atomic Weights (ciaaw.org/atomic-weights.htm). Adapted from Ivan Griffin's L<sup>A</sup>T<sub>E</sub>X Periodic Table. © 2016 Paul Danese

An asterisk (\*) next to a subshell indicates an anomalous (Aufbau rule-breaking) ground state electron configuration.