

# Periodic Table of Elements v4.4

<div><div>Super Seven</div><div>Gas</div><div>Conversions</div><div>Periodic Trends</div><div>Constants</div></div>																		<div><div>Equilibrium</div><div>Quantum</div><div>Thermo/Electrochem</div><div>Gasses/Solutions</div><div>Kinetics</div></div>										<div><div>Solutions (cont.)</div><div>Valent (Wa)</div></div>									
<div>1 IA</div> <div>1 2.20</div> <div>Hydrogen</div> <div>1.01</div> <div>2 IIA</div>																		<div>2</div> <div>He</div> <div>Helium</div> <div>4.00</div> <div>18 VIIIA</div>																			
<div>3 0.98</div> <div>Li</div> <div>Lithium</div> <div>6.94</div>		<div>4 1.57</div> <div>Be</div> <div>Beryllium</div> <div>9.01</div>																<div>5 2.04</div> <div>B</div> <div>Boron</div> <div>10.81</div>		<div>6 2.55</div> <div>C</div> <div>Carbon</div> <div>12.01</div>		<div>7 3.14</div> <div>N<sub>2</sub></div> <div>Nitrogen</div> <div>14.01</div>		<div>8 3.44</div> <div>O<sub>2</sub></div> <div>Oxygen</div> <div>16.00</div>		<div>9 3.98</div> <div>F<sub>2</sub></div> <div>Fluorine</div> <div>19.00</div>		<div>10</div> <div>Ne</div> <div>Neon</div> <div>20.18</div>									
<div>11 0.93</div> <div>Na</div> <div>Sodium</div> <div>22.99</div>		<div>12 1.31</div> <div>Mg</div> <div>Magnesium</div> <div>24.31</div>																<div>13 1.61</div> <div>Al</div> <div>Aluminium</div> <div>26.98</div>		<div>14 1.90</div> <div>Si</div> <div>Silicon</div> <div>28.09</div>		<div>15 2.19</div> <div>P</div> <div>Phosphorus</div> <div>30.97</div>		<div>16 2.38</div> <div>S</div> <div>Sulfur</div> <div>32.06</div>		<div>17 3.16</div> <div>Cl<sub>2</sub></div> <div>Chlorine</div> <div>35.45</div>		<div>18</div> <div>Ar</div> <div>Argon</div> <div>39.95</div>									
<div>19 0.82</div> <div>K</div> <div>Potassium</div> <div>39.10</div>		<div>20 1.00</div> <div>Ca</div> <div>Calcium</div> <div>40.08</div>		<div>21 1.36</div> <div>Sc</div> <div>Scandium</div> <div>44.96</div>		<div>22 1.54</div> <div>Ti</div> <div>Titanium</div> <div>47.87</div>		<div>23 1.63</div> <div>V</div> <div>Vanadium</div> <div>50.94</div>		<div>24 1.66</div> <div>Cr★</div> <div>Chromium</div> <div>52.00</div>		<div>25 1.55</div> <div>Mn</div> <div>Manganese</div> <div>54.94</div>		<div>26 1.83</div> <div>Fe</div> <div>Iron</div> <div>55.85</div>		<div>27 1.88</div> <div>Co</div> <div>Cobalt</div> <div>58.93</div>		<div>28 1.91</div> <div>Ni</div> <div>Nickel</div> <div>58.69</div>		<div>29 1.90</div> <div>Cu★</div> <div>Copper</div> <div>63.55</div>		<div>30 1.65</div> <div>Zn</div> <div>Zinc<sup>(2+)</sup></div> <div>65.38</div>		<div>31 1.81</div> <div>Ga</div> <div>Gallium</div> <div>69.72</div>		<div>32 2.01</div> <div>Ge</div> <div>Germanium</div> <div>72.63</div>		<div>33 2.18</div> <div>As</div> <div>Arsenic</div> <div>74.92</div>		<div>34 2.55</div> <div>Se</div> <div>Selenium</div> <div>78.97</div>		<div>35 2.96</div> <div>Br<sub>2</sub></div> <div>Bromine</div> <div>79.90</div>		<div>36 3.00</div> <div>Kr</div> <div>Krypton</div> <div>83.80</div>			
<div>37 0.82</div> <div>Rb</div> <div>Rubidium</div> <div>85.47</div>		<div>38 0.95</div> <div>Sr</div> <div>Strontium</div> <div>87.62</div>		<div>39 1.22</div> <div>Y</div> <div>Yttrium</div> <div>88.91</div>		<div>40 1.33</div> <div>Zr</div> <div>Zirconium</div> <div>91.22</div>		<div>41 1.6</div> <div>Nb★</div> <div>Niobium</div> <div>92.91</div>		<div>42 2.16</div> <div>Mo★</div> <div>Molybdenum</div> <div>95.95</div>		<div>43 1.9</div> <div>Tc</div> <div>Technetium</div> <div>(98)</div>		<div>44 2.2</div> <div>Ru★</div> <div>Ruthenium</div> <div>101.07</div>		<div>45 2.28</div> <div>Rh★</div> <div>Rhodium</div> <div>102.91</div>		<div>46 2.20</div> <div>Pd★★</div> <div>Palladium</div> <div>106.42</div>		<div>47 1.93</div> <div>Ag★</div> <div>Silver<sup>(1+)</sup></div> <div>107.87</div>		<div>48 1.69</div> <div>Cd</div> <div>Cadmium</div> <div>112.41</div>		<div>49 1.78</div> <div>In</div> <div>Indium</div> <div>114.82</div>		<div>50 1.96</div> <div>Sn</div> <div>Tin</div> <div>118.71</div>		<div>51 2.05</div> <div>Sb</div> <div>Antimony</div> <div>121.76</div>		<div>52 2.1</div> <div>Te</div> <div>Tellurium</div> <div>127.60</div>		<div>53 2.86</div> <div>I<sub>2</sub></div> <div>Iodine</div> <div>126.90</div>		<div>54 2.60</div> <div>Xe</div> <div>Xenon</div> <div>131.29</div>			
<div>55 0.79</div> <div>Cs</div> <div>Caesium</div> <div>132.91</div>		<div>56 0.89</div> <div>Ba</div> <div>Barium</div> <div>137.33</div>		<div>57-71</div> <div>La-Lu</div> <div>Lanthanide</div>		<div>72 1.3</div> <div>Hf</div> <div>Hafnium</div> <div>178.49</div>		<div>73 1.5</div> <div>Ta</div> <div>Tantalum</div> <div>180.95</div>		<div>74 2.36</div> <div>W</div> <div>Tungsten</div> <div>183.84</div>		<div>75 1.9</div> <div>Re</div> <div>Rhenium</div> <div>186.21</div>		<div>76 2.2</div> <div>Os</div> <div>Osmium</div> <div>190.23</div>		<div>77 2.20</div> <div>Ir</div> <div>Iridium</div> <div>192.22</div>		<div>78 2.28</div> <div>Pt★</div> <div>Platinum</div> <div>195.08</div>		<div>79 2.54</div> <div>Au★</div> <div>Gold</div> <div>196.97</div>		<div>80 2.00</div> <div>Hg</div> <div>Mercury</div> <div>200.59</div>		<div>81 1.62</div> <div>Tl</div> <div>Thallium</div> <div>204.38</div>		<div>82 1.87</div> <div>Pb</div> <div>Lead</div> <div>207.2</div>		<div>83 2.02</div> <div>Bi</div> <div>Bismuth</div> <div>208.98</div>		<div>84 2.0</div> <div>Po</div> <div>Polonium</div> <div>(209)</div>		<div>85 2.2</div> <div>At</div> <div>Astatine</div> <div>(210)</div>		<div>86 2.2</div> <div>Rn</div> <div>Radon</div> <div>(222)</div>			
<div>87 0.7</div> <div>Fr</div> <div>Francium</div> <div>(223)</div>		<div>88 0.9</div> <div>Ra</div> <div>Radium</div> <div>(226)</div>		<div>89-103</div> <div>Ac-Lr</div> <div>Actinide</div>		<div>104</div> <div>Rf</div> <div>Rutherfordium</div> <div>(267)</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>(277)</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>Nh</div> <div>Nihonium</div> <div>(286)</div>		<div>114</div> <div>Fl</div> <div>Flerovium</div> <div>(289)</div>		<div>115</div> <div>Mc</div> <div>Moscovium</div> <div>(290)</div>		<div>116</div> <div>Lv</div> <div>Livermorium</div> <div>(293)</div>		<div>117</div> <div>Ts</div> <div>Tennessine</div> <div>(294)</div>		<div>118</div> <div>Og</div> <div>Ogannesson</div> <div>(294)</div>			
<div><div>Alkali Metal</div><div>Alkaline-Earth Metal</div><div>Metal</div><div>Metalloid</div><div>Non-metal</div><div>Halogen</div><div>Noble Gas</div><div>Lanthanide/Actinide</div><div>Synthetic</div><div>★Aufbau Exception</div></div>				<div><div>Z</div><div>E.N.</div><div>Sym</div><div>Name</div><div>mass</div></div>				<div>57 1.1</div> <div>La</div> <div>Lanthanum</div> <div>138.91</div>		<div>58 1.12</div> <div>Ce</div> <div>Cerium</div> <div>140.12</div>		<div>59 1.13</div> <div>Pr</div> <div>Praseodymium</div> <div>140.91</div>		<div>60 1.14</div> <div>Nd</div> <div>Neodymium</div> <div>144.24</div>		<div>61 1.13</div> <div>Pm</div> <div>Promethium</div> <div>(145)</div>		<div>62 1.17</div> <div>Sm</div> <div>Samarium</div> <div>150.36</div>		<div>63 1.2</div> <div>Eu</div> <div>Europium</div> <div>151.96</div>		<div>64 1.2</div> <div>Gd</div> <div>Gadolinium</div> <div>157.25</div>		<div>65 1.1</div> <div>Tb</div> <div>Terbium</div> <div>158.93</div>		<div>66 1.22</div> <div>Dy</div> <div>Dysprosium</div> <div>162.50</div>		<div>67 1.23</div> <div>Ho</div> <div>Holmium</div> <div>164.93</div>		<div>68 1.24</div> <div>Er</div> <div>Erbium</div> <div>167.26</div>		<div>69 1.25</div> <div>Tm</div> <div>Thulium</div> <div>168.93</div>		<div>70 1.1</div> <div>Yb</div> <div>Ytterbium</div> <div>173.05</div>		<div>71 1.27</div> <div>Lu</div> <div>Lutetium</div> <div>174.97</div>	
								<div>89 1.1</div> <div>Ac</div> <div>Actinium</div> <div>(227)</div>		<div>90 1.3</div> <div>Th</div> <div>Thorium</div> <div>232.04</div>		<div>91 1.5</div> <div>Pa</div> <div>Protactinium</div> <div>231.04</div>		<div>92 1.38</div> <div>U</div> <div>Uranium</div> <div>238.03</div>		<div>93 1.36</div> <div>Np</div> <div>Neptunium</div> <div>(237)</div>		<div>94 1.28</div> <div>Pu</div> <div>Plutonium</div> <div>(244)</div>		<div>95 1.13</div> <div>Am</div> <div>Americium</div> <div>(243)</div>		<div>96 1.28</div> <div>Cm</div> <div>Curium</div> <div>(247)</div>		<div>97 1.3</div> <div>Bk</div> <div>Berkelium</div> <div>(247)</div>		<div>98 1.3</div> <div>Cf</div> <div>Californium</div> <div>(251)</div>		<div>99 1.3</div> <div>Es</div> <div>Einsteinium</div> <div>(252)</div>		<div>100 1.3</div> <div>Fm</div> <div>Fermium</div> <div>(257)</div>		<div>101 1.3</div> <div>Md</div> <div>Mendelevium</div> <div>(258)</div>		<div>102 1.3</div> <div>No</div> <div>Nobelium</div> <div>(259)</div>		<div>103 1.3</div> <div>Lr</div> <div>Lawrencium</div> <div>(266)</div>	