

<b>H</b> <i>1</i> 1.008 2.20																	<b>He</b> <i>2</i> 4.003
<b>Li</b> <i>3</i> 6.94 0.98	<b>Be</b> <i>4</i> 9.01 1.57	<div>Symbol</div> <div><i>Atomic number</i> (<i>Z</i>)</div> <div>Mean atomic weight</div> <div>Electronegativity</div>										<b>B</b> <i>5</i> 10.81 2.04	<b>C</b> <i>6</i> 12.01 2.55	<b>N</b> <i>7</i> 14.01 3.04	<b>O</b> <i>8</i> 16.00 3.44	<b>F</b> <i>9</i> 19.00 3.98	<b>Ne</b> <i>10</i> 20.18
<b>Na</b> <i>11</i> 22.99 0.93	<b>Mg</b> <i>12</i> 24.31 1.31											<b>Al</b> <i>13</i> 26.98 1.61	<b>Si</b> <i>14</i> 28.09 1.90	<b>P</b> <i>15</i> 30.97 2.19	<b>S</b> <i>16</i> 32.06 2.58	<b>Cl</b> <i>17</i> 35.45 3.16	<b>Ar</b> <i>18</i> 39.95
<b>K</b> <i>19</i> 39.102 0.82	<b>Ca</b> <i>20</i> 40.08 1.00	<b>Sc</b> <i>21</i> 44.96 1.36	<b>Ti</b> <i>22</i> 47.90 1.54	<b>V</b> <i>23</i> 50.94 1.63	<b>Cr</b> <i>24</i> 52.00 1.66	<b>Mn</b> <i>25</i> 54.94 1.55	<b>Fe</b> <i>26</i> 55.85 1.83	<b>Co</b> <i>27</i> 58.93 1.88	<b>Ni</b> <i>28</i> 58.71 1.91	<b>Cu</b> <i>29</i> 63.55 1.90	<b>Zn</b> <i>30</i> 65.37 1.65	<b>Ga</b> <i>31</i> 69.72 1.81	<b>Ge</b> <i>32</i> 72.59 2.01	<b>As</b> <i>33</i> 74.92 2.18	<b>Se</b> <i>34</i> 78.96 2.55	<b>Br</b> <i>35</i> 79.904 2.96	<b>Kr</b> <i>36</i> 83.80 3.00
<b>Rb</b> <i>37</i> 85.47 0.82	<b>Sr</b> <i>38</i> 87.62 0.95	<b>Y</b> <i>39</i> 88.91 1.22	<b>Zr</b> <i>40</i> 91.22 1.33	<b>Nb</b> <i>41</i> 92.91 1.6	<b>Mo</b> <i>42</i> 95.94 2.16	<b>Tc</b> <i>43</i>  1.9	<b>Ru</b> <i>44</i> 101.07 2.2	<b>Rh</b> <i>45</i> 102.91 2.28	<b>Pd</b> <i>46</i> 106.4 2.20	<b>Ag</b> <i>47</i> 107.87 1.93	<b>Cd</b> <i>48</i> 112.40 1.69	<b>In</b> <i>49</i> 114.82 1.78	<b>Sn</b> <i>50</i> 118.69 1.96	<b>Sb</b> <i>51</i> 121.75 2.05	<b>Te</b> <i>52</i> 127.60 2.1	<b>I</b> <i>53</i> 126.90 2.66	<b>Xe</b> <i>54</i> 131.30 2.60
<b>Cs</b> <i>55</i> 132.91 0.79	<b>Ba</b> <i>56</i> 137.34 0.89	<b>La *</b> <i>57</i> 138.91 1.1	<b>Hf</b> <i>72</i> 178.49 1.3	<b>Ta</b> <i>73</i> 180.95 1.5	<b>W</b> <i>74</i> 183.85 2.36	<b>Re</b> <i>75</i> 186.2 1.9	<b>Os</b> <i>76</i> 190.2 2.2	<b>Ir</b> <i>77</i> 192.2 2.20	<b>Pt</b> <i>78</i> 195.09 2.28	<b>Au</b> <i>79</i> 196.97 2.54	<b>Hg</b> <i>80</i> 200.59 2.00	<b>Tl</b> <i>81</i> 204.37 1.62	<b>Pb</b> <i>82</i> 207.2 2.33	<b>Bi</b> <i>83</i> (208.98) 2.02	<b>Po</b> <i>84</i>  2.0	<b>At</b> <i>85</i>  2.2	<b>Rn</b> <i>86</i>  2.2
<b>Fr</b> <i>87</i>  0.7	<b>Ra</b> <i>88</i>  0.9	<b>Ac ‡</b> <i>89</i>  1.1	<b>Rf</b> <i>104</i>   	<b>Db</b> <i>105</i>   	<b>Sg</b> <i>106</i>   	<b>Bh</b> <i>107</i>   	<b>Hs</b> <i>108</i>   	<b>Mt</b> <i>109</i>   	<b>Ds</b> <i>110</i>   	<b>Rg</b> <i>111</i>   	<b>Cn</b> <i>112</i>   	<b>Nh</b> <i>113</i>   	<b>Fl</b> <i>114</i>   	<b>Mc</b> <i>115</i>   	<b>Lv</b> <i>116</i>   	<b>Ts</b> <i>117</i>   	<b>Og</b> <i>118</i>   

<b>* Lanthanides</b>	<b>La</b> <i>57</i> 138.91 1.1	<b>Ce</b> <i>58</i> 140.12 1.12	<b>Pr</b> <i>59</i> 140.91 1.13	<b>Nd</b> <i>60</i> 144.24 1.14	<b>Pm</b> <i>61</i>  1.13	<b>Sm</b> <i>62</i> 150.4 1.17	<b>Eu</b> <i>63</i> 151.96 1.2	<b>Gd</b> <i>64</i> 157.25 1.2	<b>Tb</b> <i>65</i> 158.93 1.1	<b>Dy</b> <i>66</i> 162.50 1.22	<b>Ho</b> <i>67</i> 164.93 1.23	<b>Er</b> <i>68</i> 167.26 1.24	<b>Tm</b> <i>69</i> 168.93 1.25	<b>Yb</b> <i>70</i> 173.93 1.1	<b>Lu</b> <i>71</i> 174.97 1.27
<b>‡ Actinides</b>	<b>Ac</b> <i>89</i>  1.1	<b>Th</b> <i>90</i> (232.01) 1.3	<b>Pa</b> <i>91</i>  1.5	<b>U</b> <i>92</i> (238.03) 1.38	<b>Np</b> <i>93</i>  1.36	<b>Pu</b> <i>94</i>  1.28	<b>Am</b> <i>95</i>  1.13	<b>Cm</b> <i>96</i>  1.28	<b>Bk</b> <i>97</i>  1.3	<b>Cf</b> <i>98</i>  1.3	<b>Es</b> <i>99</i>  1.3	<b>Fm</b> <i>100</i>  1.3	<b>Md</b> <i>101</i>  1.3	<b>No</b> <i>102</i>  1.3	<b>Lr</b> <i>103</i>  1.3