

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18				
<b>1</b> <b>H</b> 1.008 v: 1.20 Zp: 2.20																	<b>2</b> <b>He</b> 4.002602 v: 1.40				
<b>3</b> <b>Li</b> 6.94 i: 0.76 (+) a: 1.57 v: 1.82 Zp: 0.98	<b>4</b> <b>Be</b> 9.012182 a: 1.12 Zp: 1.57	<div style="display: flex; justify-content: space-between;"> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px;"> <p>ATOMIC NUMBER</p> <p><b>SYMBOL</b></p> <p>ATOMIC WEIGHT</p> <p>i : ionic radius (Å)</p> <p>(coordination no.6)</p> <p>a : atomic radius (Å)</p> <p>v : van der waales radius (Å)</p> <p>Zp : electronegativity</p> </div> <div style="display: flex; flex-wrap: wrap;"> <div style="width: 50%;"> <ul style="list-style-type: none"> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #d3d3d3; margin-right: 5px;"></span> Other Non Metals</li> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #c0c0c0; margin-right: 5px;"></span> Other Main Group Elements</li> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #e0e0e0; margin-right: 5px;"></span> Alkali Metals</li> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #a0c0a0; margin-right: 5px;"></span> Alkali Earth Metals</li> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #c0c0c0; margin-right: 5px;"></span> Transition Metals</li> </ul> </div> <div style="width: 50%;"> <ul style="list-style-type: none"> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #d3d3d3; margin-right: 5px;"></span> Metalloids</li> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #c0c0c0; margin-right: 5px;"></span> Halogens</li> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #e0e0e0; margin-right: 5px;"></span> Noble Gases</li> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #a0c0a0; margin-right: 5px;"></span> Lanthanoids</li> <li><span style="display: inline-block; width: 10px; height: 10px; background-color: #c0c0c0; margin-right: 5px;"></span> Actinoids</li> </ul> </div> </div> <p style="text-align: center;">Atomic Weights : 2009 IUPAC values</p> </div>														<b>5</b> <b>B</b> 10.81 a: 0.88 Zp: 2.04	<b>6</b> <b>C</b> 12.011 a: 0.77 v: 1.75 Zp: 2.00	<b>7</b> <b>N</b> 14.007 a: 0.74 v: 1.55 Zp: 3.04	<b>8</b> <b>O</b> 15.999 i: 1.40 (2-) a: 0.66 v: 1.52 Zp: 3.44	<b>9</b> <b>F</b> 18.9984032 i: 1.33 (-) a: 0.64 v: 1.47 Zp: 3.98	<b>10</b> <b>Ne</b> 20.1797 v: 1.54
<b>11</b> <b>Na</b> 22.98976928 i: 1.02 (+) a: 1.91 v: 2.27 Zp: 0.93	<b>12</b> <b>Mg</b> 24.3050 i: 0.72 (2+) a: 1.60 v: 1.73 Zp: 1.31	<b>13</b> <b>Al</b> 26.9815386 a: 1.43 Zp: 1.61	<b>14</b> <b>Si</b> 28.085 a: 1.17 v: 2.10 Zp: 1.90	<b>15</b> <b>P</b> 30.973762 v: 1.80 Zp: 2.19	<b>16</b> <b>S</b> 32.06 i: 1.84 (2-) a: 1.04 v: 1.80 Zp: 2.58	<b>17</b> <b>Cl</b> 35.45 i: 1.81 (-) a: 0.99 v: 1.75 Zp: 3.16	<b>18</b> <b>Ar</b> 39.948 v: 1.88														
<b>19</b> <b>K</b> 39.0983 i: 1.38 (+) a: 1.97 v: 2.75 Zp: 0.82	<b>20</b> <b>Ca</b> 40.078 i: 1.00 (2+) a: 1.97 Zp: 1.00	<b>21</b> <b>Sc</b> 44.955912 a: 1.64 Zp: 1.36	<b>22</b> <b>Ti</b> 47.867 a: 1.47 Zp: 1.54	<b>23</b> <b>V</b> 50.9415 a: 1.35 Zp: 1.63	<b>24</b> <b>Cr</b> 51.9961 a: 1.29 Zp: 1.66	<b>25</b> <b>Mn</b> 54.938045 a: 1.37 Zp: 1.55	<b>26</b> <b>Fe</b> 55.845 a: 1.26 Zp: 1.83	<b>27</b> <b>Co</b> 58.933195 a: 1.25 Zp: 1.88	<b>28</b> <b>Ni</b> 58.6934 a: 1.25 v: 1.63 Zp: 1.91	<b>29</b> <b>Cu</b> 63.546 a: 1.28 v: 1.4 Zp: 1.90	<b>30</b> <b>Zn</b> 65.38 a: 1.37 v: 1.39 Zp: 1.65	<b>31</b> <b>Ga</b> 69.723 i: 0.62 (3+) a: 1.53 v: 1.87 Zp: 1.81	<b>32</b> <b>Ge</b> 72.63 a: 1.22 v: 2.10 Zp: 2.01	<b>33</b> <b>As</b> 74.92160 a: 1.21 v: 1.85 Zp: 2.18	<b>34</b> <b>Se</b> 78.96 i: 1.98 (2-) a: 1.17 v: 1.85 Zp: 2.55	<b>35</b> <b>Br</b> 79.904 i: 1.96 (-) a: 1.14 v: 1.85 Zp: 2.96	<b>36</b> <b>Kr</b> 83.798 v: 2.02 Zp: 3.00				
<b>37</b> <b>Rb</b> 85.4678 i: 1.52 (+) a: 2.50 Zp: 0.82	<b>38</b> <b>Sr</b> 87.62 i: 1.18 (2+) a: 2.15 Zp: 0.95	<b>39</b> <b>Y</b> 88.90585 a: 1.82 Zp: 1.22	<b>40</b> <b>Zr</b> 91.224 a: 1.60 Zp: 1.33	<b>41</b> <b>Nb</b> 92.90638 a: 1.47 Zp: 1.60	<b>42</b> <b>Mo</b> 95.96 a: 1.40 Zp: 2.16	<b>43</b> <b>Tc</b> (98) a: 1.36 Zp: 1.90	<b>44</b> <b>Ru</b> 101.07 a: 1.34 Zp: 2.20	<b>45</b> <b>Rh</b> 102.90550 a: 1.34 v: 1.63 Zp: 2.28	<b>46</b> <b>Pd</b> 106.42 a: 1.37 v: 1.72 Zp: 1.93	<b>47</b> <b>Ag</b> 107.8682 a: 1.44 v: 1.72 Zp: 1.93	<b>48</b> <b>Cd</b> 112.411 a: 1.52 v: 1.58 Zp: 1.69	<b>49</b> <b>In</b> 114.818 i: 0.80 (3+) a: 1.67 v: 1.93 Zp: 1.78	<b>50</b> <b>Sn</b> 118.710 i: 0.69 (4+) a: 1.58 v: 2.17 Zp: 1.96	<b>51</b> <b>Sb</b> 121.760 a: 1.41 v: 2.05	<b>52</b> <b>Te</b> 127.60 i: 2.21 (2-) a: 1.37 v: 2.06 Zp: 2.10	<b>53</b> <b>I</b> 126.90447 a: 1.17 v: 1.85 Zp: 2.66	<b>54</b> <b>Xe</b> 131.293 i: 2.20 (-) a: 1.33 v: 1.98 Zp: 2.86				
<b>55</b> <b>Cs</b> 132.9054519 i: 1.67 (+) a: 2.72 Zp: 0.79	<b>56</b> <b>Ba</b> 137.327 i: 1.35 (2+) a: 2.24 Zp: 0.89	<b>57</b> <b>La</b> 138.90547 a: 1.88 Zp: 1.10	<b>72</b> <b>Hf</b> 178.49 a: 1.59 Zp: 1.30	<b>73</b> <b>Ta</b> 180.94788 a: 1.47 Zp: 1.50	<b>74</b> <b>W</b> 183.84 a: 1.40 Zp: 2.36	<b>75</b> <b>Re</b> 186.207 a: 1.37 Zp: 1.90	<b>76</b> <b>Os</b> 190.23 a: 1.35 Zp: 2.20	<b>77</b> <b>Ir</b> 192.217 a: 1.36 v: 1.75 Zp: 2.28	<b>78</b> <b>Pt</b> 195.084 a: 1.39 v: 1.75 Zp: 2.54	<b>79</b> <b>Au</b> 196.966569 a: 1.44 v: 1.66 Zp: 2.54	<b>80</b> <b>Hg</b> 200.59 a: 1.55 v: 1.55 Zp: 2.00	<b>81</b> <b>Tl</b> 204.38 i: 0.89 (3+) a: 1.71 v: 1.96 Zp: 2.04	<b>82</b> <b>Pb</b> 207.2 a: 1.75 v: 2.02 Zp: 2.33	<b>83</b> <b>Bi</b> 208.98040 a: 1.41 v: 2.02	<b>84</b> <b>Po</b> (209) Zp: 2.00	<b>85</b> <b>At</b> (210) Zp: 2.20	<b>86</b> <b>Rn</b> (222)				
<b>87</b> <b>Fr</b> (223)	<b>88</b> <b>Ra</b> (226)	<b>89</b> <b>Ac</b> (227)	<b>104</b> <b>Rf</b> (265)	<b>105</b> <b>Db</b> (268)	<b>106</b> <b>Sg</b> (271)	<b>107</b> <b>Bh</b> (270)	<b>108</b> <b>Hs</b> (277)	<b>109</b> <b>Mt</b> (276)	<b>110</b> <b>Ds</b> (281)	<b>111</b> <b>Rg</b> (280)	<b>112</b> <b>Cn</b> (285)	<b>113</b> <b>Uut</b> (284)	<b>114</b> <b>F1</b> (289)	<b>115</b> <b>Uup</b> (288)	<b>116</b> <b>Lv</b> (293)	<b>118</b> <b>Uuo</b> (294)					
			<ul style="list-style-type: none"> <li>• Lanthanoids</li> </ul>																		
			<b>58</b> <b>Ce</b> 140.116	<b>59</b> <b>Pr</b> 140.90765	<b>60</b> <b>Nd</b> 144.242	<b>61</b> <b>Pm</b> (145)	<b>62</b> <b>Sm</b> 150.36	<b>63</b> <b>Eu</b> 151.964	<b>64</b> <b>Gd</b> 157.25	<b>65</b> <b>Tb</b> 158.92535	<b>66</b> <b>Dy</b> 162.500	<b>67</b> <b>Ho</b> 164.93032	<b>68</b> <b>Er</b> 167.259	<b>69</b> <b>Tm</b> 168.93421	<b>70</b> <b>Yb</b> 173.054	<b>71</b> <b>Lu</b> 174.9668					
			<ul style="list-style-type: none"> <li>▲ Actinoids</li> </ul>																		
			<b>90</b> <b>Th</b> 232.03806	<b>91</b> <b>Pa</b> 231.03588	<b>92</b> <b>U</b> 238.02891	<b>93</b> <b>Np</b> (237)	<b>94</b> <b>Pu</b> (244)	<b>95</b> <b>Am</b> (243)	<b>96</b> <b>Cm</b> (247)	<b>97</b> <b>Bk</b> (247)	<b>98</b> <b>Cf</b> (251)	<b>99</b> <b>Es</b> (252)	<b>100</b> <b>Fm</b> (257)	<b>101</b> <b>Md</b> (258)	<b>102</b> <b>No</b> (259)	<b>103</b> <b>Lr</b> (262)					