

Periodic Table of Chemical Elements

1 IA												13 IIIA		14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA		
1	<div><div>1</div><div>H</div><div>HYDROGEN</div></div>																		<div><div>2 4 0025</div><div>He</div><div>HELIUM</div></div>	
2	<div><div>3 6 941</div><div>Li</div><div>LITHIUM</div></div>	2 IIA	<div><div>4 9 0122</div><div>Be</div><div>BERYLLIUM</div></div>																	<div><div>10 20 180</div><div>Ne</div><div>NEON</div></div>
3	<div><div>11 22 990</div><div>Na</div><div>SODIUM</div></div>	<div><div>12 24 305</div><div>Mg</div><div>MAGNESIUM</div></div>													<div><div>13 26 982</div><div>Al</div><div>ALUMINIUM</div></div>	<div><div>14 28 086</div><div>Si</div><div>SILICON</div></div>	<div><div>15 30 074</div><div>P</div><div>PHOSPHORUS</div></div>	<div><div>16 32 065</div><div>S</div><div>SULPHUR</div></div>	<div><div>17 35 453</div><div>Cl</div><div>CHLORINE</div></div>	<div><div>18 39 948</div><div>Ar</div><div>ARGON</div></div>
4	<div><div>19 39 098</div><div>K</div><div>POTASSIUM</div></div>	<div><div>20 40 078</div><div>Ca</div><div>CALCIUM</div></div>	<div><div>21 44 956</div><div>Sc</div><div>SCANDIUM</div></div>	3 IIIA	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIIIB	9 VIIIB	10 VIIIB	11 IB	12 IIB	<div><div>31 69 723</div><div>Ga</div><div>GALLIUM</div></div>	<div><div>32 72 64</div><div>Ge</div><div>GERMANIUM</div></div>	<div><div>33 74 922</div><div>As</div><div>ARSENIC</div></div>	<div><div>34 78 96</div><div>Se</div><div>SELENIUM</div></div>	<div><div>35 79 904</div><div>Br</div><div>BROMINE</div></div>	<div><div>36 83 8</div><div>Kr</div><div>KRYPTON</div></div>	
5	<div><div>37 85 468</div><div>Rb</div><div>RUBIDIUM</div></div>	<div><div>38 87 62</div><div>Sr</div><div>STRONTIUM</div></div>	<div><div>39 88 906</div><div>Y</div><div>YTRIUM</div></div>	<div><div>40 91 224</div><div>Zr</div><div>ZIRCONIUM</div></div>	<div><div>41 92 906</div><div>Nb</div><div>NIOBIUM</div></div>	<div><div>42 95 94</div><div>Mo</div><div>MOLYBDENUM</div></div>	<div><div>43 96</div><div>Tc</div><div>TECHNETIUM</div></div>	<div><div>44 101 07</div><div>Ru</div><div>RUTHENIUM</div></div>	<div><div>45 102 91</div><div>Rh</div><div>RHODIUM</div></div>	<div><div>46 106 42</div><div>Pd</div><div>PALLADIUM</div></div>	<div><div>47 107 87</div><div>Ag</div><div>SILVER</div></div>	<div><div>48 112 41</div><div>Cd</div><div>CADMIUM</div></div>	<div><div>49 114 82</div><div>In</div><div>INDIUM</div></div>	<div><div>50 118 71</div><div>Sn</div><div>TIN</div></div>	<div><div>51 121 76</div><div>Sb</div><div>ANTIMONY</div></div>	<div><div>52 127 6</div><div>Te</div><div>TELLURIUM</div></div>	<div><div>53 126 9</div><div>I</div><div>IODINE</div></div>	<div><div>54 131 29</div><div>Xe</div><div>XENON</div></div>		
6	<div><div>55 132 91</div><div>Cs</div><div>CAESIUM</div></div>	<div><div>56 137 33</div><div>Ba</div><div>BARIUM</div></div>											<div><div>81 204 38</div><div>Tl</div><div>THALLIUM</div></div>	<div><div>82 207 2</div><div>Pb</div><div>LEAD</div></div>	<div><div>83 208 98</div><div>Bi</div><div>BISMUTH</div></div>	<div><div>84 209</div><div>Po</div><div>POLONIUM</div></div>	<div><div>85 210</div><div>At</div><div>ASTATINE</div></div>	<div><div>86 222</div><div>Rn</div><div>RADON</div></div>		
7	<div><div>87 223</div><div>Fr</div><div>FRANCIUM</div></div>	<div><div>88 226</div><div>Ra</div><div>RADIUM</div></div>											<div><div>111 280</div><div>Rg</div><div>ROENTGENIUM</div></div>	<div><div>112 285</div><div>Uub</div><div>UNUBIUM</div></div>	<div><div>113 284</div><div>Uut</div><div>UNUNTRIUM</div></div>	<div><div>114 289</div><div>Uuq</div><div>UNUNQUADIUM</div></div>	<div><div>115 288</div><div>Uup</div><div>UNUNPENTIUM</div></div>	<div><div>116 293</div><div>Uuh</div><div>UNUNHEXIUM</div></div>	<div><div>117 292</div><div>Uus</div><div>UNUNSEPTIUM</div></div>	<div><div>118 294</div><div>Uuo</div><div>UNUNOCTIUM</div></div>
			<div><div>57 138 91</div><div>La</div><div>LANTHANUM</div></div>	<div><div>58 140 12</div><div>Ce</div><div>CERIUM</div></div>	<div><div>59 140 91</div><div>Pr</div><div>PRASEODYMIUM</div></div>	<div><div>60 144 24</div><div>Nd</div><div>NEODYMIUM</div></div>	<div><div>61 145</div><div>Pm</div><div>PROMETHIUM</div></div>	<div><div>62 150 36</div><div>Sm</div><div>SAMARIUM</div></div>	<div><div>63 151 96</div><div>Eu</div><div>EUROPIUM</div></div>	<div><div>64 157 25</div><div>Gd</div><div>GADOLINIUM</div></div>	<div><div>65 158 93</div><div>Tb</div><div>TERBIUM</div></div>	<div><div>66 162 50</div><div>Dy</div><div>DYSPROSIUM</div></div>	<div><div>67 164 93</div><div>Ho</div><div>HOLMIUM</div></div>	<div><div>68 167 26</div><div>Er</div><div>ERBIUM</div></div>	<div><div>69 168 93</div><div>Tm</div><div>THULIUM</div></div>	<div><div>70 173 04</div><div>Yb</div><div>YTTERBIUM</div></div>	<div><div>71 174 97</div><div>Lu</div><div>LUTETIUM</div></div>			
			<div><div>89 227</div><div>Ac</div><div>ACTINIUM</div></div>	<div><div>90 232 04</div><div>Th</div><div>THORIUM</div></div>	<div><div>91 231 04</div><div>Pa</div><div>PROTACTINIUM</div></div>	<div><div>92 238 03</div><div>U</div><div>URANIUM</div></div>	<div><div>93 237</div><div>Np</div><div>NEPTUNIUM</div></div>	<div><div>94 244</div><div>Pu</div><div>PLUTONIUM</div></div>	<div><div>95 243</div><div>Am</div><div>AMERICIUM</div></div>	<div><div>96 247</div><div>Cm</div><div>CURIUM</div></div>	<div><div>97 247</div><div>Bk</div><div>BERKELIUM</div></div>	<div><div>98 251</div><div>Cf</div><div>CALIFORNIUM</div></div>	<div><div>99 252</div><div>Es</div><div>EINSTEINIUM</div></div>	<div><div>100 257</div><div>Fm</div><div>FERMIUM</div></div>	<div><div>101 258</div><div>Md</div><div>MENDELEVIUM</div></div>	<div><div>102 259</div><div>No</div><div>NOBELIUM</div></div>	<div><div>103 262</div><div>Lr</div><div>LAWRENCIUM</div></div>			