

1 IA		(Mendeleev's) Periodic Table of Chemical Elements via TikZ														18 VIIIA				
1	<div><div>1</div><div>1.0079</div><div>H</div><div>Hydrogen</div></div>													2	<div><div>2</div><div>4.0025</div><div>He</div><div>Helium</div></div>					
2	<div><div>3</div><div>6.941</div><div>Li</div><div>Lithium</div></div>	<div><div>4</div><div>9.0122</div><div>Be</div><div>Beryllium</div></div>													<div><div>5</div><div>10.811</div><div>B</div><div>Boron</div></div>	<div><div>6</div><div>12.011</div><div>C</div><div>Carbon</div></div>	<div><div>7</div><div>14.007</div><div>N</div><div>Nitrogen</div></div>	<div><div>8</div><div>15.999</div><div>O</div><div>Oxygen</div></div>	<div><div>9</div><div>18.998</div><div>F</div><div>Flourine</div></div>	<div><div>10</div><div>20.180</div><div>Ne</div><div>Neon</div></div>
3	<div><div>11</div><div>22.990</div><div>Na</div><div>Sodium</div></div>	<div><div>12</div><div>24.305</div><div>Mg</div><div>Magnesium</div></div>	3 IIIA	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VIIIB	9 VIIIB	10 VIIIB	11 IB	12 IIB	<div><div>13</div><div>26.982</div><div>Al</div><div>Aluminium</div></div>	<div><div>14</div><div>28.086</div><div>Si</div><div>Silicon</div></div>	<div><div>15</div><div>30.974</div><div>P</div><div>Phosphorus</div></div>	<div><div>16</div><div>32.065</div><div>S</div><div>Sulphur</div></div>	<div><div>17</div><div>35.453</div><div>Cl</div><div>Chlorine</div></div>	<div><div>18</div><div>39.948</div><div>Ar</div><div>Argon</div></div>		
4	<div><div>19</div><div>39.098</div><div>K</div><div>Potassium</div></div>	<div><div>20</div><div>40.078</div><div>Ca</div><div>Calcium</div></div>	<div><div>21</div><div>44.956</div><div>Sc</div><div>Scandium</div></div>	<div><div>22</div><div>47.867</div><div>Ti</div><div>Titanium</div></div>	<div><div>23</div><div>50.942</div><div>V</div><div>Vanadium</div></div>	<div><div>24</div><div>51.996</div><div>Cr</div><div>Chromium</div></div>	<div><div>25</div><div>54.938</div><div>Mn</div><div>Manganes</div></div>	<div><div>26</div><div>55.845</div><div>Fe</div><div>Iron</div></div>	<div><div>27</div><div>58.933</div><div>Co</div><div>Cobalt</div></div>	<div><div>28</div><div>58.693</div><div>Ni</div><div>Nickel</div></div>	<div><div>29</div><div>63.546</div><div>Cu</div><div>Copper</div></div>	<div><div>30</div><div>65.39</div><div>Zn</div><div>Zinc</div></div>	<div><div>31</div><div>69.723</div><div>Ga</div><div>Gallium</div></div>	<div><div>32</div><div>72.64</div><div>Ge</div><div>Germanium</div></div>	<div><div>33</div><div>74.922</div><div>As</div><div>Arsenic</div></div>	<div><div>34</div><div>78.96</div><div>Se</div><div>Selenium</div></div>	<div><div>35</div><div>79.904</div><div>Br</div><div>Bromine</div></div>	<div><div>36</div><div>83.8</div><div>Kr</div><div>Krypton</div></div>		
5	<div><div>37</div><div>85.468</div><div>Rb</div><div>Rubidium</div></div>	<div><div>38</div><div>87.62</div><div>Sr</div><div>Strontium</div></div>	<div><div>39</div><div>88.906</div><div>Y</div><div>Yttrium</div></div>	<div><div>40</div><div>91.224</div><div>Zr</div><div>Zirconium</div></div>	<div><div>41</div><div>92.906</div><div>Nb</div><div>Niobium</div></div>	<div><div>42</div><div>95.94</div><div>Mo</div><div>Molybdenum</div></div>	<div><div>43</div><div>96</div><div>Tc</div><div>Technetium</div></div>	<div><div>44</div><div>101.07</div><div>Ru</div><div>Ruthenium</div></div>	<div><div>45</div><div>102.91</div><div>Rh</div><div>Rhodium</div></div>	<div><div>46</div><div>106.42</div><div>Pd</div><div>Palladium</div></div>	<div><div>47</div><div>107.87</div><div>Ag</div><div>Silver</div></div>	<div><div>48</div><div>112.41</div><div>Cd</div><div>Cadmium</div></div>	<div><div>49</div><div>114.82</div><div>In</div><div>Indium</div></div>	<div><div>50</div><div>118.71</div><div>Sn</div><div>Tin</div></div>	<div><div>51</div><div>121.76</div><div>Sb</div><div>Antimony</div></div>	<div><div>52</div><div>127.6</div><div>Te</div><div>Tellurium</div></div>	<div><div>53</div><div>126.9</div><div>I</div><div>Iodine</div></div>	<div><div>54</div><div>131.29</div><div>Xe</div><div>Xenon</div></div>		
6	<div><div>55</div><div>132.91</div><div>Cs</div><div>Caesium</div></div>	<div><div>56</div><div>137.33</div><div>Ba</div><div>Barium</div></div>	<div><div>57-71</div><div></div><div>La-Lu</div><div>Lanthanide</div></div>	<div><div>72</div><div>178.49</div><div>Hf</div><div>Hafnium</div></div>	<div><div>73</div><div>180.95</div><div>Ta</div><div>Tantalum</div></div>	<div><div>74</div><div>183.84</div><div>W</div><div>Tungsten</div></div>	<div><div>75</div><div>186.21</div><div>Re</div><div>Rhenium</div></div>	<div><div>76</div><div>190.23</div><div>Os</div><div>Osmium</div></div>	<div><div>77</div><div>192.22</div><div>Ir</div><div>Iridium</div></div>	<div><div>78</div><div>195.08</div><div>Pt</div><div>Platinum</div></div>	<div><div>79</div><div>196.97</div><div>Au</div><div>Gold</div></div>	<div><div>80</div><div>200.59</div><div>Hg</div><div>Mercury</div></div>	<div><div>81</div><div>204.38</div><div>Tl</div><div>Thallium</div></div>	<div><div>82</div><div>207.2</div><div>Pb</div><div>Lead</div></div>	<div><div>83</div><div>208.98</div><div>Bi</div><div>Bismuth</div></div>	<div><div>84</div><div>209</div><div>Po</div><div>Polonium</div></div>	<div><div>85</div><div>210</div><div>At</div><div>Astatine</div></div>	<div><div>86</div><div>222</div><div>Rn</div><div>Radon</div></div>		
7	<div><div>87</div><div>223</div><div>Fr</div><div>Francium</div></div>	<div><div>88</div><div>226</div><div>Ra</div><div>Radium</div></div>	<div><div>89-103</div><div></div><div>Ac-Lr</div><div>Actinide</div></div>	<div><div>104</div><div>261</div><div>Rf</div><div>Rutherfordium</div></div>	<div><div>105</div><div>262</div><div>Db</div><div>Dubnium</div></div>	<div><div>106</div><div>266</div><div>Sg</div><div>Seaborgium</div></div>	<div><div>107</div><div>264</div><div>Bh</div><div>Bohrium</div></div>	<div><div>108</div><div>277</div><div>Hs</div><div>Hassium</div></div>	<div><div>109</div><div>268</div><div>Mt</div><div>Meitnerium</div></div>	<div><div>110</div><div>281</div><div>Ds</div><div>Darmstadtium</div></div>	<div><div>111</div><div>280</div><div>Rg</div><div>Roentgenium</div></div>	<div><div>112</div><div>285</div><div>Uub</div><div>Ununbium</div></div>	<div><div>113</div><div>284</div><div>Uut</div><div>Ununtrium</div></div>	<div><div>114</div><div>289</div><div>Uuq</div><div>Ununquadium</div></div>	<div><div>115</div><div>288</div><div>Uup</div><div>Ununpentium</div></div>	<div><div>116</div><div>293</div><div>Uuh</div><div>Ununhexium</div></div>	<div><div>117</div><div>292</div><div>Uus</div><div>Ununseptium</div></div>	<div><div>118</div><div>294</div><div>Uuo</div><div>Ununoctium</div></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>																				
<div><div>Z</div><div>mass</div><div>Symbol</div><div>Name</div></div>	man-made																			
		<div><div>57</div><div>138.91</div><div>La</div><div>Lanthanum</div></div>	<div><div>58</div><div>140.12</div><div>Ce</div><div>Cerium</div></div>	<div><div>59</div><div>140.91</div><div>Pr</div><div>Praseodymium</div></div>	<div><div>60</div><div>144.24</div><div>Nd</div><div>Neodymium</div></div>	<div><div>61</div><div>145</div><div>Pm</div><div>Promethium</div></div>	<div><div>62</div><div>150.36</div><div>Sm</div><div>Samarium</div></div>	<div><div>63</div><div>151.96</div><div>Eu</div><div>Europium</div></div>	<div><div>64</div><div>157.25</div><div>Gd</div><div>Gadolinium</div></div>	<div><div>65</div><div>158.93</div><div>Tb</div><div>Terbium</div></div>	<div><div>66</div><div>162.50</div><div>Dy</div><div>Dysprosium</div></div>	<div><div>67</div><div>164.93</div><div>Ho</div><div>Holmium</div></div>	<div><div>68</div><div>167.26</div><div>Er</div><div>Erbium</div></div>	<div><div>69</div><div>168.93</div><div>Tm</div><div>Thulium</div></div>	<div><div>70</div><div>173.04</div><div>Yb</div><div>Ytterbium</div></div>	<div><div>71</div><div>174.97</div><div>Lu</div><div>Lutetium</div></div>				
		<div><div>89</div><div>227</div><div>Ac</div><div>Actinium</div></div>	<div><div>90</div><div>232.04</div><div>Th</div><div>Thorium</div></div>	<div><div>91</div><div>231.04</div><div>Pa</div><div>Protactinium</div></div>	<div><div>92</div><div>238.03</div><div>U</div><div>Uranium</div></div>	<div><div>93</div><div>237</div><div>Np</div><div>Neptunium</div></div>	<div><div>94</div><div>244</div><div>Pu</div><div>Plutonium</div></div>	<div><div>95</div><div>243</div><div>Am</div><div>Americium</div></div>	<div><div>96</div><div>247</div><div>Cm</div><div>Curium</div></div>	<div><div>97</div><div>247</div><div>Bk</div><div>Berkelium</div></div>	<div><div>98</div><div>251</div><div>Cf</div><div>Californium</div></div>	<div><div>99</div><div>252</div><div>Es</div><div>Einsteinium</div></div>	<div><div>100</div><div>257</div><div>Fm</div><div>Fermium</div></div>	<div><div>101</div><div>258</div><div>Md</div><div>Mendelevium</div></div>	<div><div>102</div><div>259</div><div>No</div><div>Nobelium</div></div>	<div><div>103</div><div>262</div><div>Lr</div><div>Lawrencium</div></div>				