

1 IA																18 0				
<div>2,1</div> <div>H</div> <div>1,01</div>		Periodic Table of the Elements														<div>2</div> <div>He</div> <div>4,00</div>				
2 IIA																13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA
<div>1,0</div> <div>4</div> <div>1,5</div> <div>Li</div> <div>6,94</div>		<div>Be</div> <div>9,01</div>												<div>5</div> <div>B</div> <div>10,8</div>	<div>6</div> <div>C</div> <div>12,0</div>	<div>7</div> <div>N</div> <div>14,0</div>	<div>8</div> <div>O</div> <div>16,0</div>	<div>9</div> <div>F</div> <div>19,0</div>	<div>10</div> <div>Ne</div> <div>20,2</div>	
<div>1</div> <div>0,9</div> <div>12</div> <div>1,2</div> <div>Na</div> <div>23,0</div>		<div>Mg</div> <div>24,3</div>		3 IIIB	4 IVB	5 VB	6 VIB	7 VIIB	8 VII	9 VII	10 VII	11 IB	12 IIB	<div>13</div> <div>Al</div> <div>27,0</div>	<div>14</div> <div>Si</div> <div>28,1</div>	<div>15</div> <div>P</div> <div>31,0</div>	<div>16</div> <div>S</div> <div>32,1</div>	<div>17</div> <div>Cl</div> <div>35,45</div>	<div>18</div> <div>Ar</div> <div>39,9</div>	
<div>9</div> <div>0,8</div> <div>20</div> <div>1,0</div> <div>K</div> <div>39,1</div>		<div>Ca</div> <div>40,1</div>		<div>21</div> <div>1,3</div> <div>Sc</div> <div>45,0</div>	<div>22</div> <div>1,5</div> <div>Ti</div> <div>47,9</div>	<div>23</div> <div>1,6</div> <div>V</div> <div>50,9</div>	<div>24</div> <div>1,6</div> <div>Cr</div> <div>52,0</div>	<div>25</div> <div>1,5</div> <div>Mn</div> <div>54,9</div>	<div>26</div> <div>1,8</div> <div>Fe</div> <div>55,8</div>	<div>27</div> <div>1,8</div> <div>Co</div> <div>58,9</div>	<div>28</div> <div>1,8</div> <div>Ni</div> <div>58,7</div>	<div>29</div> <div>1,9</div> <div>Cu</div> <div>63,5</div>	<div>30</div> <div>1,6</div> <div>Zn</div> <div>65,4</div>	<div>31</div> <div>1,6</div> <div>Ga</div> <div>69,7</div>	<div>32</div> <div>1,8</div> <div>Ge</div> <div>72,6</div>	<div>33</div> <div>2,0</div> <div>As</div> <div>74,9</div>	<div>34</div> <div>2,4</div> <div>Se</div> <div>79,0</div>	<div>35</div> <div>2,8</div> <div>Br</div> <div>79,9</div>	<div>36</div> <div>Kr</div> <div>83,8</div>	
<div>7</div> <div>0,8</div> <div>38</div> <div>1,0</div> <div>Rb</div> <div>85,5</div>		<div>Sr</div> <div>87,6</div>		<div>39</div> <div>1,2</div> <div>Y</div> <div>88,9</div>	<div>40</div> <div>1,4</div> <div>Zr</div> <div>91,2</div>	<div>41</div> <div>1,6</div> <div>Nb</div> <div>92,9</div>	<div>42</div> <div>1,8</div> <div>Mo</div> <div>95,9</div>	<div>43</div> <div>1,9</div> <div>Tc</div> <div>(98)</div>	<div>44</div> <div>2,2</div> <div>Ru</div> <div>101,1</div>	<div>45</div> <div>2,2</div> <div>Rh</div> <div>102,9</div>	<div>46</div> <div>2,2</div> <div>Pd</div> <div>106,4</div>	<div>47</div> <div>1,9</div> <div>Ag</div> <div>107,9</div>	<div>48</div> <div>1,7</div> <div>Cd</div> <div>112,4</div>	<div>49</div> <div>1,7</div> <div>In</div> <div>114,8</div>	<div>50</div> <div>1,8</div> <div>Sn</div> <div>118,7</div>	<div>51</div> <div>1,9</div> <div>Sb</div> <div>121,8</div>	<div>52</div> <div>2,1</div> <div>Te</div> <div>127,6</div>	<div>53</div> <div>2,5</div> <div>I</div> <div>126,9</div>	<div>54</div> <div>Xe</div> <div>131,3</div>	
<div>5</div> <div>0,7</div> <div>56</div> <div>0,9</div> <div>Cs</div> <div>132,9</div>		<div>Ba</div> <div>137,3</div>		<div>57-71</div> <div>La-Lu</div> <div>Lanthanides</div>	<div>72</div> <div>1,6</div> <div>Hf</div> <div>178,5</div>	<div>73</div> <div>1,5</div> <div>Ta</div> <div>180,9</div>	<div>74</div> <div>2,4</div> <div>W</div> <div>183,8</div>	<div>75</div> <div>1,9</div> <div>Re</div> <div>186,2</div>	<div>76</div> <div>2,2</div> <div>Os</div> <div>190,2</div>	<div>77</div> <div>2,2</div> <div>Ir</div> <div>192,2</div>	<div>78</div> <div>2,2</div> <div>Pt</div> <div>195,1</div>	<div>79</div> <div>2,5</div> <div>Au</div> <div>197,0</div>	<div>80</div> <div>2,0</div> <div>Hg</div> <div>200,6</div>	<div>81</div> <div>1,6</div> <div>Tl</div> <div>204,4</div>	<div>82</div> <div>1,8</div> <div>Pb</div> <div>207,2</div>	<div>83</div> <div>1,9</div> <div>Bi</div> <div>209,0</div>	<div>84</div> <div>2,0</div> <div>Po</div> <div>(209)</div>	<div>85</div> <div>2,5</div> <div>At</div> <div>(210)</div>	<div>86</div> <div>Rn</div> <div>(222)</div>	
<div>7</div> <div>0,7</div> <div>88</div> <div>0,9</div> <div>Fr</div> <div>(223)</div>		<div>Ra</div> <div>226,0</div>		<div>89-103</div> <div>Ac-Lr</div> <div>Actinides</div>	<div>104</div> <div>(261)</div> <div>Rf</div>	<div>105</div> <div>(262)</div> <div>Db</div>	<div>106</div> <div>(263)</div> <div>Sg</div>	<div>107</div> <div>(262)</div> <div>Bh</div>	<div>108</div> <div>(265)</div> <div>Hs</div>	<div>109</div> <div>(266)</div> <div>Mt</div>	<div>110</div> <div>(269)</div> <div>Ds</div>	<div>111</div> <div>(272)</div> <div>Rg</div>	<div>112</div> <div>(277)</div> <div>Cn</div>	<div>113</div> <div>(284)</div> <div>Uut</div>	<div>114</div> <div>(289)</div> <div>Uuq</div>	<div>115</div> <div>(288)</div> <div>Uup</div>	<div>116</div> <div>(293)</div> <div>Uuh</div>	<div>117</div> <div>(282)</div> <div>Uus</div>	<div>118</div> <div>(282)</div> <div>Uuo</div>	