

1 IA																18 0																															
<div>2,1</div> <div>H</div> <div>1,01</div>		Periodic Table of the Elements														2																															
																He																															
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>No</div> <div>EN</div> <div>Element</div> <div>AMU</div>												<div>5</div> <div>2,0</div> <div>B</div> <div>10,8</div>		<div>6</div> <div>2,5</div> <div>C</div> <div>12,0</div>		<div>7</div> <div>3,0</div> <div>N</div> <div>14,0</div>		<div>8</div> <div>3,5</div> <div>O</div> <div>16,0</div>		<div>9</div> <div>4,0</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>														<div>3 IIIB</div>		<div>4 IVB</div>		<div>5 VB</div>		<div>6 VIB</div>		<div>7 VIIB</div>		<div>8 VII</div>		<div>9 VII</div>		<div>10 VII</div>		<div>11 IB</div>		<div>12 IIB</div>		<div>13</div> <div>1,5</div> <div>Al</div> <div>27,0</div>		<div>14</div> <div>1,8</div> <div>Si</div> <div>28,1</div>		<div>15</div> <div>2,1</div> <div>P</div> <div>31,0</div>		<div>16</div> <div>2,5</div> <div>S</div> <div>32,1</div>		<div>17</div> <div>3,0</div> <div>Cl</div> <div>35,45</div>		<div>18</div> <div>Ar</div> <div>39,9</div>	
<div>19</div> <div>0,8</div> <div>20</div> <div>1,0</div> <div>21</div> <div>1,3</div> <div>22</div> <div>1,5</div> <div>23</div> <div>1,6</div> <div>24</div> <div>1,6</div> <div>25</div> <div>1,5</div> <div>26</div> <div>1,8</div> <div>27</div> <div>1,8</div> <div>28</div> <div>1,8</div> <div>29</div> <div>1,9</div> <div>30</div> <div>1,6</div> <div>31</div> <div>1,6</div> <div>32</div> <div>1,8</div> <div>33</div> <div>2,0</div> <div>34</div> <div>2,4</div> <div>35</div> <div>2,8</div> <div>36</div>		<div>K</div> <div>39,1</div>														<div>Ca</div> <div>40,1</div>		<div>Sc</div> <div>45,0</div>		<div>Ti</div> <div>47,9</div>		<div>V</div> <div>50,9</div>		<div>Cr</div> <div>52,0</div>		<div>Mn</div> <div>54,9</div>		<div>Fe</div> <div>55,8</div>		<div>Co</div> <div>58,9</div>		<div>Ni</div> <div>58,7</div>		<div>Cu</div> <div>63,5</div>		<div>Zn</div> <div>65,4</div>		<div>Ga</div> <div>69,7</div>		<div>Ge</div> <div>72,6</div>		<div>As</div> <div>74,9</div>		<div>Se</div> <div>79,0</div>		<div>Br</div> <div>79,9</div>	
<div>37</div> <div>0,8</div> <div>38</div> <div>1,0</div> <div>39</div> <div>1,2</div> <div>40</div> <div>1,4</div> <div>41</div> <div>1,6</div> <div>42</div> <div>1,8</div> <div>43</div> <div>1,9</div> <div>44</div> <div>2,2</div> <div>45</div> <div>2,2</div> <div>46</div> <div>2,2</div> <div>47</div> <div>1,9</div> <div>48</div> <div>1,7</div> <div>49</div> <div>1,7</div> <div>50</div> <div>1,8</div> <div>51</div> <div>1,9</div> <div>52</div> <div>2,1</div> <div>53</div> <div>2,5</div> <div>54</div>		<div>Rb</div> <div>85,5</div>		<div>Sr</div> <div>87,6</div>		<div>Y</div> <div>88,9</div>		<div>Zr</div> <div>91,2</div>		<div>Nb</div> <div>92,9</div>		<div>Mo</div> <div>95,9</div>		<div>Tc</div> <div>(98)</div>		<div>Ru</div> <div>101,1</div>		<div>Rh</div> <div>102,9</div>		<div>Pd</div> <div>106,4</div>		<div>Ag</div> <div>107,9</div>		<div>Cd</div> <div>112,4</div>		<div>In</div> <div>114,8</div>		<div>Sn</div> <div>118,7</div>		<div>Sb</div> <div>121,8</div>		<div>Te</div> <div>127,6</div>		<div>I</div> <div>126,9</div>		<div>Xe</div> <div>131,3</div>											
<div>55</div> <div>0,7</div> <div>56</div> <div>0,9</div> <div>57-71</div> <div>72</div> <div>1,6</div> <div>73</div> <div>1,5</div> <div>74</div> <div>2,4</div> <div>75</div> <div>1,9</div> <div>76</div> <div>2,2</div> <div>77</div> <div>2,2</div> <div>78</div> <div>2,2</div> <div>79</div> <div>2,5</div> <div>80</div> <div>2,0</div> <div>81</div> <div>1,6</div> <div>82</div> <div>1,8</div> <div>83</div> <div>1,9</div> <div>84</div> <div>2,0</div> <div>85</div> <div>2,5</div> <div>86</div>		<div>Cs</div> <div>132,9</div>		<div>Ba</div> <div>137,3</div>		<div>La-Lu</div> <div>Lanthanides</div>		<div>Hf</div> <div>178,5</div>		<div>Ta</div> <div>180,9</div>		<div>W</div> <div>183,8</div>		<div>Re</div> <div>186,2</div>		<div>Os</div> <div>190,2</div>		<div>Ir</div> <div>192,2</div>		<div>Pt</div> <div>195,1</div>		<div>Au</div> <div>197,0</div>		<div>Hg</div> <div>200,6</div>		<div>Tl</div> <div>204,4</div>		<div>Pb</div> <div>207,2</div>		<div>Bi</div> <div>209,0</div>		<div>Po</div> <div>(209)</div>		<div>At</div> <div>(210)</div>		<div>Rn</div> <div>(222)</div>											
<div>87</div> <div>0,7</div> <div>88</div> <div>0,9</div> <div>89-103</div> <div>104</div> <div>105</div> <div>106</div> <div>107</div> <div>108</div> <div>109</div> <div>110</div> <div>111</div> <div>112</div> <div>113</div> <div>114</div> <div>115</div> <div>116</div> <div>117</div> <div>118</div>		<div>Fr</div> <div>(223)</div>		<div>Ra</div> <div>226,0</div>		<div>Ac-Lr</div> <div>Actinides</div>		<div>Rf</div> <div>(261)</div>		<div>Db</div> <div>(262)</div>		<div>Sg</div> <div>(263)</div>		<div>Bh</div> <div>(262)</div>		<div>Hs</div> <div>(265)</div>		<div>Mt</div> <div>(266)</div>		<div>Ds</div> <div>(269)</div>		<div>Rg</div> <div>(272)</div>		<div>Cn</div> <div>(277)</div>		<div>Uut</div> <div>(284)</div>		<div>Uuq</div> <div>(289)</div>		<div>Uup</div> <div>(288)</div>		<div>Uuh</div> <div>(293)</div>		<div>Uus</div> <div>(282)</div>		<div>Uuo</div> <div>(282)</div>											

- Transition Metal
- Metal
- Metalloid
- Non-metal
- Noble Gas
- Lanthanide
- Actinide

57	1,1	58	1,1	59	1,1	60	1,1	61		62	1,1	63		64	1,2	65		66	1,2	67	1,2	68	1,2	69	1,3	70		71	1,3
La		Ce		Pr		Nd		Pm		Sm		Eu		Gd		Tb		Dy		Ho		Er		Tm		Yb		Lu	
138,9		140,1		140,9		144,2		(145)		150,4		152,0		157,3		158,9		162,5		164,9		167,3		168,9		173,0		175,0	
89	1,1	90	1,3	91	1,5	92	1,4	93	1,3	94	1,3	95	1,3	96	1,3	97	1,3	98	1,3	99	1,3	100	1,3	101	1,3	102	1,3	103	
Ac		Th		Pa		U		Np		Pu		Am		Cm		Bk		Cf		Es		Fm		Md		No		Lr	
227,0		232,0		231,0		238,0		237,0		(244)		(243)		(247)		(247)		(251)		(252)		(257)		(258)		(258)		(260)	