

<div>1<div>1,008</div><div>0,00(1)</div><div>2,2</div><div>1s¹</div><div>-259 / -253</div><div>1,-1</div><div>H</div><div>Wasserstoff</div></div>																	<div>2<div>4,0026</div><div></div><div>1s²</div><div>- / -269</div><div>He</div><div>Helium</div></div>	
<div>3<div>6,94</div><div>-3,040(1)</div><div>0,98</div><div>[He]2s¹</div><div>181 / 1347</div><div>Li</div><div>Lithium</div></div>	<div>4<div>9,0122</div><div>-1,79(2)</div><div>1,57</div><div>[He]2s²</div><div>1278 / 2470</div><div>Be</div><div>Beryllium</div></div>																	<div>10<div>20,180</div><div></div><div></div><div>[He]2s²p⁶</div><div>-249 / -246</div><div>Ne</div><div>Neon</div></div>
<div>11<div>22,990</div><div>-2,713(1)</div><div>0,93</div><div>[Ne]3s¹</div><div>98 / 883</div><div>Na</div><div>Natrium</div></div>	<div>12<div>24,305</div><div>-2,356(2)</div><div>1,31</div><div>[Ne]3s²</div><div>649 / 1107</div><div>Mg</div><div>Magnesium</div></div>																	<div>18<div>39,948</div><div></div><div></div><div>[Ne]3s³p⁶</div><div>-189 / -186</div><div>Ar</div><div>Argon</div></div>
<div>19<div>39,098</div><div>-2,925(1)</div><div>0,82</div><div>[Ar]4s¹</div><div>63 / 760</div><div>K</div><div>Kalium</div></div>	<div>20<div>40,078</div><div>-2,84(2)</div><div>1</div><div>[Ar]4s²</div><div>839 / 1484</div><div>Ca</div><div>Calcium</div></div>	<div>21<div>44,956</div><div>-2,03(3)</div><div>1,36</div><div>[Ar]3d⁴s²</div><div>1541 / 2836</div><div>Sc</div><div>Scandium</div></div>	<div>22<div>47,867</div><div>-1,63(2)</div><div>1,54</div><div>[Ar]3d⁴4s²</div><div>1668 / 3262</div><div>Ti</div><div>Titan</div></div>	<div>23<div>50,942</div><div>-1,186(2)</div><div>1,63</div><div>[Ar]3d⁴4s²</div><div>1890 / 3378</div><div>V</div><div>Vanadium</div></div>	<div>24<div>51,996</div><div>-0,913(2)</div><div>1,66</div><div>[Ar]3d⁴4s¹</div><div>1890 / 2640</div><div>Cr</div><div>Chrom</div></div>	<div>25<div>54,938</div><div>-1,180(2)</div><div>1,55</div><div>[Ar]3d⁵4s²</div><div>1244 / 2032</div><div>Mn</div><div>Mangan</div></div>	<div>26<div>55,845</div><div>-0,440(2)</div><div>1,83</div><div>[Ar]3d⁵4s¹</div><div>1535 / 2750</div><div>Fe</div><div>Eisen</div></div>	<div>27<div>58,933</div><div>-0,277(2)</div><div>1,88</div><div>[Ar]3d⁵4s²</div><div>1495 / 2870</div><div>Co</div><div>Cobalt</div></div>	<div>28<div>58,693</div><div>-0,257(2)</div><div>1,91</div><div>[Ar]3d⁶4s²</div><div>1453 / 2732</div><div>Ni</div><div>Nickel</div></div>	<div>29<div>63,546</div><div>0,340(2)</div><div>1,9</div><div>[Ar]3d⁹4s¹</div><div>1083 / 2595</div><div>Cu</div><div>Kupfer</div></div>	<div>30<div>65,38</div><div>-0,763(2)</div><div>1,65</div><div>[Ar]3d¹⁰4s²</div><div>420 / 907</div><div>Zn</div><div>Zink</div></div>	<div>31<div>69,723</div><div>-0,529(3)</div><div>1,81</div><div>[Ar]3d¹⁰4s¹4p¹</div><div>30 / 2403</div><div>Ga</div><div>Gallium</div></div>	<div>32<div>72,63</div><div>-0,036(4)</div><div>2,01</div><div>[Ar]3d¹⁰4s²4p²</div><div>937 / 2830</div><div>Ge</div><div>Germanium</div></div>	<div>33<div>74,922</div><div>0,240(3)</div><div>2,18</div><div>[Ar]3d¹⁰4s²4p³</div><div>817 / 615 subl.</div><div>As</div><div>Arsen</div></div>	<div>34<div>78,96</div><div>-0,40(-2)</div><div>2,55</div><div>[Ar]3d¹⁰4s²4p⁴</div><div>217 / 685</div><div>Se</div><div>Selen</div></div>	<div>35<div>79,904</div><div>1,065(-1)</div><div>2,96</div><div>[Ar]3d¹⁰4s²4p⁵</div><div>-7 / 59</div><div>Br</div><div>Brom</div></div>	<div>36<div>83,798</div><div></div><div>3</div><div>[Ar]3d¹⁰4s²4p⁶</div><div>-157 / -153</div><div>Kr</div><div>Krypton</div></div>	
<div>37<div>85,468</div><div>-2,924(1)</div><div>0,82</div><div>[Kr]5s¹</div><div>39 / 688</div><div>Rb</div><div>Rubidium</div></div>	<div>38<div>87,62</div><div>-2,89(2)</div><div>0,95</div><div>[Kr]5s²</div><div>769 / 1384</div><div>Sr</div><div>Strontium</div></div>	<div>39<div>88,906</div><div>-2,37(3)</div><div>1,22</div><div>[Kr]4d¹5s²</div><div>1522 / 3338</div><div>Y</div><div>Yttrium</div></div>	<div>40<div>91,224</div><div>-1,55(4)</div><div>1,33</div><div>[Kr]4d¹5s²</div><div>1852 / 4377</div><div>Zr</div><div>Zirkonium</div></div>	<div>41<div>92,906</div><div>-1,099(3)</div><div>1,6</div><div>[Kr]4d⁴5s¹</div><div>2468 / 4928</div><div>Nb</div><div>Niob</div></div>	<div>42<div>95,962</div><div>-0,20(3)</div><div>2,14</div><div>[Kr]4d⁴5s¹</div><div>2617 / 4825</div><div>Mo</div><div>Molybdän</div></div>	<div>43<div>98,906</div><div>0,28(4)</div><div>1,9</div><div>[Kr]4d⁵5s¹</div><div>2172 / 4877</div><div>Tc</div><div>Technetium</div></div>	<div>44<div>101,07</div><div>0,623(3)</div><div>2,2</div><div>[Kr]4d⁵5s¹</div><div>2310 / 3900</div><div>Ru</div><div>Ruthenium</div></div>	<div>45<div>102,91</div><div>-0,76(3)</div><div>2,28</div><div>[Kr]4d⁵5s¹</div><div>1966 / 3730</div><div>Rh</div><div>Rhodium</div></div>	<div>46<div>106,42</div><div>0,915(2)</div><div>2,2</div><div>[Kr]4d⁸</div><div>1554 / 3140</div><div>Pd</div><div>Palladium</div></div>	<div>47<div>107,87</div><div>0,799(1)</div><div>1,93</div><div>[Kr]4d¹⁰5s¹</div><div>962 / 2163</div><div>Ag</div><div>Silber</div></div>	<div>48<div>112,41</div><div>-0,403(2)</div><div>1,69</div><div>[Kr]4d¹⁰5s²</div><div>321 / 765</div><div>Cd</div><div>Cadmium</div></div>	<div>49<div>114,82</div><div>-0,343(3)</div><div>1,78</div><div>[Kr]4d¹⁰5s²5p¹</div><div>157 / 2080</div><div>In</div><div>Indium</div></div>	<div>50<div>118,71</div><div>-0,137(2)</div><div>1,96</div><div>[Kr]4d¹⁰5s²5p²</div><div>232 B / 2687</div><div>Sn</div><div>Zinn</div></div>	<div>51<div>121,76</div><div>0,150(3)</div><div>2,05</div><div>[Kr]4d¹⁰5s²5p³</div><div>631 A / 1635</div><div>Sb</div><div>Antimon</div></div>	<div>52<div>127,60</div><div>-0,69(-2)</div><div>2,1</div><div>[Kr]4d¹⁰5s²5p⁴</div><div>450 / 990</div><div>Te</div><div>Tellur</div></div>	<div>53<div>126,90</div><div>0,536(-1)</div><div>2,66</div><div>[Kr]4d¹⁰5s²5p⁵</div><div>114 / 184</div><div>I</div><div>Iod</div></div>	<div>54<div>131,29</div><div></div><div>2,6</div><div>[Kr]4d¹⁰5s²5p⁶</div><div>-112 / -108</div><div>Xe</div><div>Xenon</div></div>	
<div>55<div>132,91</div><div>-2,923(1)</div><div>0,79</div><div>[Xe]6s¹</div><div>28 / 678</div><div>Cs</div><div>Caesium</div></div>	<div>56<div>137,33</div><div>-2,92(2)</div><div>0,89</div><div>[Xe]6s²</div><div>725 / 1696</div><div>Ba</div><div>Barium</div></div>																	<div>86<div>222,02</div><div></div><div></div><div>[Xe]4f¹⁴5d¹⁰6s²6p⁶</div><div>-71 / -62</div><div>Rn</div><div>Radon</div></div>
<div>87<div>223,02</div><div>-2,9(1)</div><div>0,7</div><div>[Rn]7s¹</div><div>27 / 677</div><div>Fr</div><div>Francium</div></div>	<div>88<div>226,03</div><div>-2,916(2)</div><div>0,9</div><div>[Rn]7s²</div><div>700 / 1140</div><div>Ra</div><div>Radium</div></div>																	<div>118<div>[294]</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p⁶</div><div></div><div>Og</div><div>Oganesson</div></div>
				<div>72<div>178,49</div><div>-1,70(4)</div><div>1,3</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁴6s²</div><div>2227 / 4602</div><div>Hf</div><div>Hafnium</div></div>	<div>73<div>180,95</div><div>-0,812(5)</div><div>1,5</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁴6s²</div><div>2996 / 5425</div><div>Ta</div><div>Tantal</div></div>	<div>74<div>183,84</div><div>-0,199(4)</div><div>2,36</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁴6s²</div><div>3410 / 5657</div><div>W</div><div>Wolfram</div></div>	<div>75<div>186,21</div><div>0,22(4)</div><div>1,9</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁵6s²</div><div>3180 / 5630</div><div>Re</div><div>Rhenium</div></div>	<div>76<div>190,23</div><div>0,687(4)</div><div>2,2</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁵6s²</div><div>3054 / 5027</div><div>Os</div><div>Osmium</div></div>	<div>77<div>192,22</div><div>1,156(3)</div><div>2,2</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁶6s²</div><div>2410 / 4530</div><div>Ir</div><div>Iridium</div></div>	<div>78<div>195,08</div><div>1,188(2)</div><div>2,2</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁶6s²</div><div>1772 / 3827</div><div>Pt</div><div>Platin</div></div>	<div>79<div>196,97</div><div>1,691(1)</div><div>2,54</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁷6s¹</div><div>1064 / 2808</div><div>Au</div><div>Gold</div></div>	<div>80<div>200,59</div><div>0,860(2)</div><div>2</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁸6s²</div><div>-39 / 357</div><div>Hg</div><div>Quecksilber</div></div>	<div>81<div>204,38</div><div>-0,336(1)</div><div>1,62</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁹6s²6p¹</div><div>303 / 1457</div><div>Tl</div><div>Thallium</div></div>	<div>82<div>207,2</div><div>-0,125(2)</div><div>2,33</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁹6s²6p²</div><div>328 / 1740</div><div>Pb</div><div>Blei</div></div>	<div>83<div>208,98</div><div>0,317(3)</div><div>2,02</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁹6s²6p³</div><div>271 / 1560</div><div>Bi</div><div>Bismut</div></div>	<div>84<div>209,98</div><div><-1,0(-2)</div><div>2</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁹6s²6p⁴</div><div>254 / 962</div><div>Po</div><div>Polonium</div></div>	<div>85<div>210,99</div><div>0,25(-1)</div><div>2,2</div><div>[Xe]4f¹⁴5d⁹6s²6p⁵</div><div>302 / 370</div><div>At</div><div>Astat</div></div>	<div>86<div>222,02</div><div></div><div></div><div>[Xe]4f¹⁴5d¹⁰6s²6p⁶</div><div>-71 / -62</div><div>Rn</div><div>Radon</div></div>
				<div>104<div>267,12</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d²7s²</div><div></div><div>Rf</div><div>Rutherfordium</div></div>	<div>105<div>268,13</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d³7s²</div><div></div><div>Db</div><div>Dubnium</div></div>	<div>106<div>271,13</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d⁴7s²</div><div></div><div>Sg</div><div>Seaborgium</div></div>	<div>107<div>267,13</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d⁵7s²</div><div></div><div>Bh</div><div>Bohrium</div></div>	<div>108<div>277,15</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d⁶7s²</div><div></div><div>Hs</div><div>Hassium</div></div>	<div>109<div>276,15</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d⁷7s²</div><div></div><div>Mt</div><div>Meitnerium</div></div>	<div>110<div>281,16</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d⁸7s¹</div><div></div><div>Ds</div><div>Darmstadtium</div></div>	<div>111<div>280,16</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d⁹7s¹</div><div></div><div>Rg</div><div>Roentgenium</div></div>	<div>112<div>285,17</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²</div><div></div><div>Cn</div><div>Copernicium</div></div>	<div>113<div>284,18</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p¹</div><div></div><div>Nh</div><div>Nihonium</div></div>	<div>114<div>289,19</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p²</div><div></div><div>Fl</div><div>Flerovium</div></div>	<div>115<div>288,19</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p³</div><div></div><div>Mc</div><div>Moscovium</div></div>	<div>116<div>292,20</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p⁴</div><div></div><div>Lv</div><div>Livermorium</div></div>	<div>117<div>[294]</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p⁵</div><div></div><div>Ts</div><div>Tenness</div></div>	<div>118<div>[294]</div><div></div><div></div><div>[Rn]5f¹⁴6d¹⁰7s²7p⁶</div><div></div><div>Og</div><div>Oganesson</div></div>
				<div>57<div>138,91</div><div>-2,38(3)</div><div>1,1</div><div>[Xe]5d¹6s²</div><div>920 / 3469</div><div>La</div><div>Lanthan</div></div>	<div>58<div>140,12</div><div>-1,33(4)</div><div>1,12</div><div>[Xe]4f¹6s²</div><div>798 / 3443</div><div>Ce</div><div>Cer</div></div>	<div>59<div>140,91</div><div>-0,96(4)</div><div>1,13</div><div>[Xe]4f¹6s²</div><div>931 / 3250</div><div>Pr</div><div>Praseodym</div></div>	<div>60<div>144,24</div><div>-2,2(2)</div><div>1,14</div><div>[Xe]4f²6s²</div><div>1024 / 3074</div><div>Nd</div><div>Neodym</div></div>	<div>61<div>146,92</div><div>-2,29(3)</div><div>1,13</div><div>[Xe]4f²6s²</div><div>931 / 2730</div><div>Pm</div><div>Promethium</div></div>	<div>62<div>150,36</div><div>-2,67(2)</div><div>1,17</div><div>[Xe]4f²6s²</div><div>1074 / 1794</div><div>Sm</div><div>Samarium</div></div>	<div>63<div>151,96</div><div>-2,80(2)</div><div>1,2</div><div>[Xe]4f³6s²</div><div>826 / 1439</div><div>Eu</div><div>Europium</div></div>	<div>64<div>157,25</div><div>-2,28(3)</div><div>1,2</div><div>[Xe]4f³6s²</div><div>1312 / 3273</div><div>Gd</div><div>Gadolinium</div></div>	<div>65<div>158,93</div><div>-2,31(3)</div><div>1,2</div><div>[Xe]4f³6s²</div><div>1356 / 3230</div><div>Tb</div><div>Terbium</div></div>	<div>66<div>162,50</div><div>-2,32(3)</div><div>1,22</div><div>[Xe]4f⁴6s²</div><div>1407 / 2562</div><div>Dy</div><div>Dysprosium</div></div>	<div>67<div>164,93</div><div>-2,33(3)</div><div>1,23</div><div>[Xe]4f⁴6s²</div><div>1474 / 2720</div><div>Ho</div><div>Holmium</div></div>	<div>68<div>167,26</div><div>-2,32(3)</div><div>1,24</div><div>[Xe]4f⁴6s²</div><div>1497 / 2863</div><div>Er</div><div>Erbium</div></div>	<div>69<div>168,93</div><div>-2,32(3)</div><div>1,25</div><div>[Xe]4f⁵6s²</div><div>1545 / 1947</div><div>Tm</div><div>Thulium</div></div>	<div>70<div>173,05</div><div>-2,22(3)</div><div>1,1</div><div>[Xe]4f⁵6s²</div><div>819 / 1196</div><div>Yb</div><div>Ytterbium</div></div>	<div>71<div>174,97</div><div>-2,30(3)</div><div>1,27</div><div>[Xe]4f⁵6s²</div><div>1663 / 3395</div><div>Lu</div><div>Lutetium</div></div>
				<div>89<div>227,03</div><div>-2,13(3)</div><div>1,1</div><div>[Rn]6d¹7s²</div><div>1050 / 3200</div><div>Ac</div><div>Actinium</div></div>	<div>90<div>232,04</div><div>-1,83(4)</div><div>1,3</div><div>[Rn]6d¹7s²</div><div>1750 / 4788</div><div>Th</div><div>Thorium</div></div>	<div>91<div>231,04</div><div>-1,19(5)</div><div>1,5</div><div>[Rn]5f¹6d¹7s²</div><div>1845 / 4027</div><div>Pa</div><div>Protactinium</div></div>	<div>92<div>238,05</div><div>-0,836(3)</div><div>1,38</div><div>[Rn]5f²6d¹7s²</div><div>1132 / 3930</div><div>U</div><div>Uran</div></div>	<div>93<div>237,05</div><div>-1,01(5)</div><div>1,36</div><div>[Rn]5f²6d¹7s²</div><div>630 / 3902</div><div>Np</div><div>Neptunium</div></div>	<div>94<div>244,06</div><div>-1,25(4)</div><div>1,28</div><div>[Rn]5f³6d¹7s²</div><div>641 / 3232</div><div>Pu</div><div>Plutonium</div></div>	<div>95<div>243,06</div><div>-1,95(2)</div><div>1,3</div><div>[Rn]5f³7s²</div><div>994 / 2607</div><div>Am</div><div>Americium</div></div>	<div>96<div>248,07</div><div>-2,06(3)</div><div>1,3</div><div>[Rn]5f⁴6d¹7s²</div><div>1340 / 3110</div><div>Cm</div><div>Curium</div></div>	<div>97<div>249,08</div><div>-1,96(3)</div><div>1,3</div><div>[Rn]5f⁴7s²</div><div>986 / 2950</div><div>Bk</div><div>Berkelium</div></div>	<div>98<div>252,08</div><div>-1,91(3)</div><div>1,3</div><div>[Rn]5f⁵7s²</div><div>950 / -</div><div>Cf</div><div>Californium</div></div>	<div>99<div>254,09</div><div>-1,98(3)</div><div>1,3</div><div>[Rn]5f⁵7s²</div><div>860 / -</div><div>Es</div><div>Einsteinium</div></div>	<div>100<div>257,1</div><div>-2,5(2)</div><div>1,3</div><div>[Rn]5f⁶7s²</div><div>900 / -</div><div>Fm</div><div>Fermium</div></div>	<div>101<div>260,10</div><div>-2,53(2)</div><div>1,3</div><div>[Rn]5f⁶7s²</div><div>- / -</div><div>Md</div><div>Mendelevium</div></div>	<div>102<div>259,10</div><div>-2,4(2)</div><div>1,3</div><div>[Rn]5f⁷7s²</div><div>- / -</div><div>No</div><div>Nobelium</div></div>	