

# Periodensystem der Elemente

<div>1<div>1,008</div><div>0,00(1)<div>2,20</div><div>1s<sup>1</sup></div></div><div>-259 / -253</div><div>H</div><div>Wasserstoff</div></div>																	<div>2<div>4,0026</div><div>5,50</div><div>1s<sup>2</sup></div><div>- / -269</div><div>He</div><div>Helium</div></div>													
<div>3<div>6,94</div><div>-3,040(1)<div>0,97</div><div>[He] 2s<sup>2</sup></div></div><div>181 / 1347</div><div>Li</div><div>Lithium</div></div>	<div>4<div>9,0122</div><div>-1,79(2)<div>1,47</div><div>[He] 2s<sup>2</sup></div></div><div>1278 / 2470</div><div>Be</div><div>Beryllium</div></div>															<div>5<div>10,81</div><div>-0,890(3)<div>2,01</div><div>[He] 2s<sup>2</sup> 2p<sup>1</sup></div></div><div>2180 B / 3650</div><div>B</div><div>Bor</div></div>	<div>6<div>12,011</div><div>0,206(4)<div>2,50</div><div>[He] 2s<sup>2</sup> 2p<sup>2</sup></div></div><div>3750 G / 4830</div><div>C</div><div>Kohlenstoff</div></div>	<div>7<div>14,007</div><div>1,45(3)<div>3,07</div><div>[He] 2s<sup>2</sup> 2p<sup>3</sup></div></div><div>-210 / -196</div><div>N</div><div>Stickstoff</div></div>	<div>8<div>15,999</div><div>1,229(-2)<div>3,50</div><div>[He] 2s<sup>2</sup> 2p<sup>4</sup></div></div><div>-219 / -183</div><div>O</div><div>Sauerstoff</div></div>	<div>9<div>18,998</div><div>3,053(-1)<div>4,10</div><div>[He] 2s<sup>2</sup> 2p<sup>5</sup></div></div><div>-220 / -188</div><div>F</div><div>Fluor</div></div>	<div>10<div>20,180</div><div>4,84</div><div>[He] 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup></div><div>-249 / -246</div><div>Ne</div><div>Neon</div></div>									
<div>11<div>22,990</div><div>-2,713(1)<div>1,01</div><div>[Ne] 3s<sup>1</sup></div></div><div>98 / 883</div><div>Na</div><div>Natrium</div></div>	<div>12<div>24,305</div><div>-2,356(2)<div>1,23</div><div>[Ne] 3s<sup>2</sup></div></div><div>1278 / 2470</div><div>Mg</div><div>Magnesium</div></div>															<div>13<div>26,982</div><div>-1,676(3)<div>1,47</div><div>[Ne] 3s<sup>2</sup> 3p<sup>1</sup></div></div><div>660 / 2467</div><div>Al</div><div>Aluminium</div></div>	<div>14<div>28,085</div><div>-0,909(4)<div>1,74</div><div>[Ne] 3s<sup>2</sup> 3p<sup>2</sup></div></div><div>1412 / 2355</div><div>Si</div><div>Silicium</div></div>	<div>15<div>30,974</div><div>-0,502(3)<div>2,06</div><div>[Ne] 3s<sup>2</sup> 3p<sup>3</sup></div></div><div>44 / 281</div><div>P</div><div>Phosphor</div></div>	<div>16<div>32,06</div><div>0,144(-2)<div>2,44</div><div>[Ne] 3s<sup>2</sup> 3p<sup>4</sup></div></div><div>113 / 445 B</div><div>S</div><div>Schwefel</div></div>	<div>17<div>35,45</div><div>1,358(-1)<div>2,83</div><div>[Ne] 3s<sup>2</sup> 3p<sup>5</sup></div></div><div>-101 / -34</div><div>Cl</div><div>Chlor</div></div>	<div>18<div>39,948</div><div>3,20</div><div>[Ne] 3s<sup>2</sup> 3p<sup>6</sup></div><div>-189 / -186</div><div>Ar</div><div>Argon</div></div>									
<div>19<div>39,098</div><div>-2,925(1)<div>0,91</div><div>[Ar] 4s<sup>1</sup></div></div><div>98 / 883</div><div>K</div><div>Kalium</div></div>	<div>20<div>40,078</div><div>-2,84(2)<div>1,04</div><div>[Ar] 4s<sup>2</sup></div></div><div>839 / 1484</div><div>Ca</div><div>Calcium</div></div>	<div>21<div>44,956</div><div>-2,03(3)<div>1,20</div><div>[Ar] 3d<sup>1</sup> 4s<sup>2</sup></div></div><div>1541 / 2836</div><div>Sc</div><div>Scandium</div></div>	<div>22<div>47,867</div><div>-1,63(2)<div>1,32</div><div>[Ar] 3d<sup>2</sup> 4s<sup>2</sup></div></div><div>1668 / 3262</div><div>Ti</div><div>Titan</div></div>	<div>23<div>50,942</div><div>-1,186(2)<div>1,45</div><div>[Ar] 3d<sup>3</sup> 4s<sup>2</sup></div></div><div>1668 / 3262</div><div>V</div><div>Vanadium</div></div>	<div>24<div>51,996</div><div>-0,913(2)<div>1,56</div><div>[Ar] 3d<sup>4</sup> 4s<sup>2</sup></div></div><div>1890 / 2640</div><div>Cr</div><div>Chrom</div></div>	<div>25<div>54,938</div><div>-1,180(2)<div>1,60</div><div>[Ar] 3d<sup>5</sup> 4s<sup>1</sup></div></div><div>1244 / 2032</div><div>Mn</div><div>Mangan</div></div>	<div>26<div>55,845</div><div>-0,440(2)<div>1,64</div><div>[Ar] 3d<sup>5</sup> 4s<sup>2</sup></div></div><div>1535 / 2750</div><div>Fe</div><div>Eisen</div></div>	<div>27<div>58,933</div><div>-0,277(2)<div>1,70</div><div>[Ar] 3d<sup>6</sup> 4s<sup>2</sup></div></div><div>1495 / 2870</div><div>Co</div><div>Cobalt</div></div>	<div>28<div>58,693</div><div>-0,257(2)<div>1,75</div><div>[Ar] 3d<sup>7</sup> 4s<sup>2</sup></div></div><div>1453 / 2732</div><div>Ni</div><div>Nickel</div></div>	<div>29<div>63,546</div><div>0,340(2)<div>1,75</div><div>[Ar] 3d<sup>8</sup> 4s<sup>2</sup></div></div><div>1083 / 2595</div><div>Cu</div><div>Kupfer</div></div>	<div>30<div>65,38</div><div>-0,763(2)<div>1,66</div><div>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>1</sup></div></div><div>420 / 907</div><div>Zn</div><div>Zink</div></div>	<div>31<div>69,723</div><div>-0,529(3)<div>1,82</div><div>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>1</sup></div></div><div>20 / 2403</div><div>Ga</div><div>Galium</div></div>	<div>32<div>72,63</div><div>-0,036(4)<div>2,02</div><div>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>2</sup></div></div><div>937 / 2830</div><div>Ge</div><div>Germanium</div></div>	<div>33<div>74,922</div><div>0,240(3)<div>2,20</div><div>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>3</sup></div></div><div>817 / 615 subl</div><div>As</div><div>Arsen</div></div>	<div>34<div>78,96</div><div>-0,40(-2)<div>2,48</div><div>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>4</sup></div></div><div>217 / 685</div><div>Se</div><div>Selen</div></div>	<div>35<div>79,904</div><div>1,065(-1)<div>2,74</div><div>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>5</sup></div></div><div>-7 / 59</div><div>Br</div><div>Brom</div></div>	<div>36<div>83,798</div><div>2,94</div><div>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>6</sup></div><div>-157 / -153</div><div>Kr</div><div>Krypton</div></div>													
<div>37<div>85,468</div><div>-2,924(1)<div>0,89</div><div>[Kr] 5s<sup>2</sup></div></div><div>39 / 688</div><div>Rb</div><div>Rubidium</div></div>	<div>38<div>87,62</div><div>-2,89<div>0,99</div><div>[Kr] 5s<sup>2</sup></div></div><div>769 / 1384</div><div>Sr</div><div>Strontium</div></div>	<div>39<div>88,906</div><div>-2,37(3)<div>1,11</div><div>[Kr] 4d<sup>1</sup> 5s<sup>2</sup></div></div><div>1522 / 3338</div><div>Y</div><div>Yttrium</div></div>	<div>40<div>91,224</div><div>-1,55(4)<div>1,22</div><div>[Kr] 4d<sup>2</sup> 5s<sup>2</sup></div></div><div>1852 / 4377</div><div>Zr</div><div>Zirkonium</div></div>	<div>41<div>92,906</div><div>-1,099(3)<div>1,23</div><div>[Kr] 4d<sup>3</sup> 5s<sup>2</sup></div></div><div>2468 / 4928</div><div>Nb</div><div>Niob</div></div>	<div>42<div>95,962</div><div>-0,20(3)<div>1,30</div><div>[Kr] 4d<sup>4</sup> 5s<sup>2</sup></div></div><div>2617 / 4825</div><div>Mo</div><div>Molybdän</div></div>	<div>43<div>98,906</div><div>0,28(4)<div>1,36</div><div>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></div></div><div>2172 / 4877</div><div>Tc</div><div>Technetium</div></div>	<div>44<div>101,07</div><div>0,623(3)<div>1,42</div><div>[Kr] 4d<sup>6</sup> 5s<sup>2</sup></div></div><div>2310 / 3900</div><div>Ru</div><div>Ruthenium</div></div>	<div>45<div>102,91</div><div>-0,76(3)<div>1,45</div><div>[Kr] 4d<sup>7</sup> 5s<sup>2</sup></div></div><div>1966 / 2730</div><div>Rh</div><div>Rhodium</div></div>	<div>46<div>106,42</div><div>0,915(2)<div>1,3</div><div>[Kr] 4d<sup>8</sup> 5s<sup>2</sup></div></div><div>1554 / 3140</div><div>Pd</div><div>Palladium</div></div>	<div>47<div>107,87</div><div>0,779(1)<div>1,42</div><div>[Kr] 4d<sup>9</sup> 5s<sup>2</sup></div></div><div>962 / 2163</div><div>Ag</div><div>Silber</div></div>	<div>48<div>112,41</div><div>-0,403(2)<div>1,46</div><div>[Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup></div></div><div>321 / 765</div><div>Cd</div><div>Cadmium</div></div>	<div>49<div>114,82</div><div>-0,343(3)<div>1,49</div><div>[Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>1</sup></div></div><div>157 / 2080</div><div>In</div><div>Indium</div></div>	<div>50<div>118,71</div><div>-0,137(2)<div>1,72</div><div>[Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>2</sup></div></div><div>232 B / 2687</div><div>Sn</div><div>Zinn</div></div>	<div>51<div>121,76</div><div>0,150(3)<div>1,82</div><div>[Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>3</sup></div></div><div>631 A / 1635</div><div>Sb</div><div>Antimon</div></div>	<div>52<div>127,60</div><div>-0,69(-2)<div>2,01</div><div>[Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>4</sup></div></div><div>450 / 990</div><div>Te</div><div>Tellur</div></div>	<div>53<div>126,90</div><div>0,536(-1)<div>2,21</div><div>[Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>5</sup></div></div><div>114 / 184</div><div>I</div><div>Iod</div></div>	<div>54<div>131,29</div><div>2,40</div><div>[Kr] 4d<sup>10</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>6</sup></div><div>-112 / -108</div><div>Xe</div><div>Xenon</div></div>													
<div>55<div>132,91</div><div>-0,440(2)<div>1,64</div><div>[Xe] 6s<sup>2</sup></div></div><div>1535 / 2750</div><div>Cs</div><div>Caesium</div></div>	<div>56<div>137,33</div><div>-0,440(2)<div>1,64</div><div>[Xe] 6s<sup>2</sup></div></div><div>1535 / 2750</div><div>Ba</div><div>Barium</div></div>															<div>72<div>178,94</div><div>-1,70(4)<div>1,23</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>2</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>227 / 4602</div><div>Hf</div><div>Hafnium</div></div>	<div>73<div>180,95</div><div>-0,182(5)<div>1,33</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>3</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>2996 / 5425</div><div>Ta</div><div>Tantal</div></div>	<div>74<div>183,84</div><div>-0,199(4)<div>1,40</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>4</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>3410 / 5657</div><div>W</div><div>Worlfram</div></div>	<div>75<div>186,21</div><div>0,22(4)<div>1,46</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>5</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>3180 / 5630</div><div>Re</div><div>Rhenium</div></div>	<div>76<div>190,23</div><div>0,687(4)<div>1,52</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>6</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>3054 / 5027</div><div>Os</div><div>Osmium</div></div>	<div>77<div>192,22</div><div>1,156(3)<div>1,55</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>7</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>2410 / 4530</div><div>Ir</div><div>Iridium</div></div>	<div>78<div>195,08</div><div>1,188(2)<div>1,42</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>8</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>1772 / 3827</div><div>Pt</div><div>Platin</div></div>	<div>79<div>196,97</div><div>1,691(1)<div>1,42</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>9</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>1064 / 2908</div><div>Au</div><div>Gold</div></div>	<div>80<div>200,59</div><div>0,860(2)<div>1,44</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>-39 / 357</div><div>Hg</div><div>Quecksilber</div></div>	<div>81<div>204,38</div><div>-0,336(1)<div>1,44</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup> 6p<sup>1</sup></div></div><div>303 / 1457</div><div>Tl</div><div>Thallium</div></div>	<div>82<div>207,2</div><div>-0,125(2)<div>1,55</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup> 6p<sup>2</sup></div></div><div>328 / 1740</div><div>Pb</div><div>Blei</div></div>	<div>83<div>208,98</div><div>0,317(3)<div>1,67</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup> 6p<sup>3</sup></div></div><div>271 / 1560</div><div>Bi</div><div>Bismut</div></div>	<div>84<div>209,98</div><div>&lt;-1,0(-2)<div>1,76</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup> 6p<sup>4</sup></div></div><div>254 / 962</div><div>Po</div><div>Polonium</div></div>	<div>85<div>210,99</div><div>0,25(-1)<div>1,96</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup> 6p<sup>5</sup></div></div><div>302 / 370</div><div>At</div><div>Astat</div></div>	<div>86<div>222,02</div><div>2,06</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>10</sup> 6s<sup>2</sup> 6p<sup>6</sup></div><div>-71 / -62</div><div>Rn</div><div>Radon</div></div>
<div>87<div>223,02</div><div>-2,9(1)<div>0,86</div><div>[Rn] 7s<sup>2</sup></div></div><div>27 / 677</div><div>Fr</div><div>Francium</div></div>	<div>88<div>228,03</div><div>-2,916(2)<div>0,97</div><div>[Rn] 7s<sup>2</sup></div></div><div>700 / 1140</div><div>Ra</div><div>Radium</div></div>															<div>104<div>267,12</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>2</sup> 7s<sup>2</sup></div><div></div><div>Rf</div><div>Rutherfordium</div></div>	<div>105<div>268,13</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup></div><div></div><div>Db</div><div>Dubnium</div></div>	<div>106<div>271,13</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup></div><div></div><div>Sg</div><div>Seaborgium</div></div>	<div>107<div>267,13</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup></div><div></div><div>Bh</div><div>Bohrium</div></div>	<div>108<div>277,15</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup></div><div></div><div>Hs</div><div>Hassium</div></div>	<div>109<div>276,15</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup></div><div></div><div>Mt</div><div>Meitnerium</div></div>	<div>110<div>281,16</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup></div><div></div><div>Ds</div><div>Darmstadtium</div></div>	<div>111<div>280,16</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup></div><div></div><div>Rg</div><div>Roentgenium</div></div>	<div>112<div>285,17</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup></div><div></div><div>Cn</div><div>Copernicium</div></div>	<div>113<div>284,18</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup> 7p<sup>1</sup></div><div></div><div>Uut</div><div>Ununtrium</div></div>	<div>114<div>289,19</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup> 7p<sup>2</sup></div><div></div><div>Fl</div><div>Flerovium</div></div>	<div>115<div>288,19</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup> 7p<sup>3</sup></div><div></div><div>Uup</div><div>Ununpentium</div></div>	<div>116<div>292,20</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup> 7p<sup>4</sup></div><div></div><div>Lv</div><div>Livermorium</div></div>	<div>117<div>(294)</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup> 7p<sup>5</sup></div><div></div><div>Uus</div><div>Ununseptium</div></div>	<div>118<div>(294)</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>3</sup> 7s<sup>2</sup> 7p<sup>6</sup></div><div></div><div>Uuo</div><div>Ununoctium</div></div>

<div>57<div>138,91</div><div>-2,38(3)<div>1,08</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>1</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>920 / 3469</div><div>La</div><div>Lanthan</div></div>	<div>58<div>140,12</div><div>-1,33(4)<div>1,08</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>798 / 3443</div><div>Ce</div><div>Cer</div></div>	<div>59<div>140,91</div><div>-0,96(4)<div>1,07</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>931 / 3250</div><div>Pr</div><div>Paseodym</div></div>	<div>60<div>144,24</div><div>-2,29(3)<div>1,07</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>1024 / 3074</div><div>Nd</div><div>Neodym</div></div>	<div>61<div>146,92</div><div>-2,29(3)<div>1,07</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>931 / 2730</div><div>Pm</div><div>Promethium</div></div>	<div>62<div>150,36</div><div>-2,67(2)<div>1,07</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>1074 / 1794</div><div>Sm</div><div>Samarium</div></div>	<div>63<div>151,96</div><div>-2,80(2)<div>1,01</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>826 / 1439</div><div>Eu</div><div>Europium</div></div>	<div>64<div>157,25</div><div>-2,28(3)<div>1,11</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>1312 / 3273</div><div>Gd</div><div>Gadolinium</div></div>	<div>65<div>158,93</div><div>-2,31(3)<div>1,10</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>1356 / 3230</div><div>Tb</div><div>Terbium</div></div>	<div>66<div>162,50</div><div>-2,29(3)<div>1,10</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>1407 / 2562</div><div>Dy</div><div>Dysprosium</div></div>	<div>67<div>164,93</div><div>-2,33(3)<div>1,10</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>1474 / 2720</div><div>Ho</div><div>Holmium</div></div>	<div>68<div>167,26</div><div>-2,32(3)<div>1,11</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>1497 / 2863</div><div>Er</div><div>Erbium</div></div>	<div>69<div>168,93</div><div>-2,32(3)<div>1,11</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>1545 / 1947</div><div>Tm</div><div>Thulium</div></div>	<div>70<div>173,05</div><div>-2,22(3)<div>1,06</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>819 / 1196</div><div>Yb</div><div>Ytterbium</div></div>	<div>71<div>174,97</div><div>-2,30(3)<div>1,14</div><div>[Xe] 4f<sup>14</sup> 6s<sup>2</sup></div></div><div>1663 / 3395</div><div>Lu</div><div>Lutetium</div></div>
<div>89<div>227,03</div><div>-2,13(3)<div>1,00</div><div>[Rn] 6d<sup>1</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>1050 / 3200</div><div>Ac</div><div>Actinium</div></div>	<div>90<div>232,04</div><div>-1,83(4)<div>1,11</div><div>[Rn] 6d<sup>2</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>1750 / 4788</div><div>Th</div><div>Thorium</div></div>	<div>91<div>231,04</div><div>-1,19(5)<div>1,14</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>1</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>1845 / 4027</div><div>Pa</div><div>Protactinium</div></div>	<div>92<div>238,05</div><div>-0,836(3)<div>1,22</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>2</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>1132 / 3930</div><div>U</div><div>Uran</div></div>	<div>93<div>237,05</div><div>-1,01(5)<div>1,22</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>2</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>630 / 3902</div><div>Np</div><div>Neptunium</div></div>	<div>94<div>244,06</div><div>-1,25<div>1,22</div><div>[Rn] 5f<sup>7</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>641 / 3232</div><div>Pu</div><div>Plutonium</div></div>	<div>95<div>243,06</div><div>-1,96(2)<div>-1,2</div><div>[Rn] 5f<sup>7</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>994 / 2607</div><div>Am</div><div>Americium</div></div>	<div>96<div>248,07</div><div>-2,06(3)<div>-1,2</div><div>[Rn] 5f<sup>7</sup> 6d<sup>1</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>1340 / 3110</div><div>Cm</div><div>Curium</div></div>	<div>97<div>249,08</div><div>-1,96(3)<div>-1,2</div><div>[Rn] 5f<sup>7</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>986 / 2950</div><div>Bk</div><div>Berkelium</div></div>	<div>98<div>252,08</div><div>-1,91(3)<div>-1,2</div><div>[Rn] 5f<sup>7</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>950 / -</div><div>Cf</div><div>Californium</div></div>	<div>99<div>254,09</div><div>-1,98(3)<div>-1,2</div><div>[Rn] 5f<sup>7</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>860 / -</div><div>Es</div><div>Einsteinium</div></div>	<div>100<div>257,1</div><div>-2,5(2)<div>-1,2</div><div>[Rn] 5f<sup>7</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>900 / -</div><div>Fm</div><div>Fermium</div></div>	<div>101<div>260,10</div><div>-2,53(2)<div>-1,2</div><div>[Rn] 5f<sup>7</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>- / -</div><div>Md</div><div>Medelivium</div></div>	<div>102<div>259,10</div><div>-2,6(2)<div>-1,2</div><div>[Rn] 5f<sup>7</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>- / -</div><div>No</div><div>Nobelium</div></div>	<div>103<div>262,11</div><div>-2,1(3)<div>-1,2</div><div>[Rn] 5f<sup>6</sup> 6d<sup>1</sup> 7s<sup>2</sup></div></div><div>- / -</div><div>Lr</div><div>Lawrencium</div></div>