

Grundstoffernes periodesystem																	
Atomernes elektronkonfiguration i skaller																	
<div><div><div><div><div>1 (1A)</div><div>1</div><div>H</div><div>-1,1 2,20</div></div><div>2 (2A)</div></div><div><div><div>3</div><div>Li</div><div>1</div><div>0,98</div></div><div>4</div><div>Be</div><div>2</div><div>1,57</div></div></div><div><div><div>11</div><div>Na</div><div>1</div><div>0,93</div></div><div>12</div><div>Mg</div><div>2</div><div>1,31</div></div></div> <div><div><div>19</div><div>K</div><div>2</div><div>0,82</div></div><div>20</div><div>Ca</div><div>2</div><div>1,00</div></div> <div><div><div>37</div><div>Rb</div><div>2</div><div>0,82</div></div><div>38</div><div>Sr</div><div>2</div><div>0,95</div></div> <div><div><div>55</div><div>Cs</div><div>2</div><div>0,79</div></div><div>56</div><div>Ba</div><div>2</div><div>0,89</div></div> <div><div><div>87</div><div>Fr</div><div>2</div><div>0,7</div></div><div>88</div><div>Ra</div><div>2</div><div>0,9</div></div> <div><div><div>13 (3A)</div><div>5</div><div>B</div><div>3</div><div>2,04</div></div><div>14 (4A)</div><div>6</div><div>C</div><div>4</div><div>-4,2,4 2,55</div></div> <div>15 (5A)</div> <div>7</div> <div>N</div> <div>5</div> <div>-3,3,4,5 3,04</div> <div>16 (6A)</div> <div>8</div> <div>O</div> <div>6</div> <div>-1,-2 3,44</div> <div>17 (7A)</div> <div>9</div> <div>F</div> <div>7</div> <div>-1 3,98</div> <div>18 (8A)</div> <div>10</div> <div>Ne</div> <div>8</div> <div>0 -</div> <div><div><div>31</div><div>Ga</div><div>3</div><div>1,81</div></div><div>32</div><div>Ge</div><div>4</div><div>3,4 2,01</div></div> <div>33</div> <div>As</div> <div>5</div> <div>-3,3,5 2,18</div> <div>34</div> <div>Se</div> <div>6</div> <div>-2,4,6 2,55</div> <div>35</div> <div>Br</div> <div>7</div> <div>-1,1,5,7 2,96</div> <div>36</div> <div>Kr</div> <div>8</div> <div>0 3,00</div> <div><div><div>49</div><div>In</div><div>3</div><div>1,78</div></div><div>50</div><div>Sn</div><div>4</div><div>2,4 1,96</div></div> <div>51</div> <div>Sb</div> <div>5</div> <div>-3,3,5 2,05</div> <div>52</div> <div>Te</div> <div>6</div> <div>-2,4,6 2,1</div> <div>53</div> <div>I</div> <div>7</div> <div>-1,1,5,7 2,66</div> <div>54</div> <div>Xe</div> <div>8</div> <div>0 2,6</div> <div><div><div>81</div><div>Tl</div><div>3</div><div>1,3 1,62</div></div><div>82</div><div>Pb</div><div>4</div><div>2,4 2,33</div></div> <div>83</div> <div>Bi</div> <div>5</div> <div>3,5 2,02</div> <div>84</div> <div>Po</div> <div>6</div> <div>2,4 2,0</div> <div>85</div> <div>At</div> <div>7</div> <div>-1,1,3,5,7 2,2</div> <div>86</div> <div>Rn</div> <div>8</div> <div>0 -</div> <div><div><div>113</div><div>Nh</div><div>3</div><div>-1,1,2,3,5 -</div></div><div>114</div><div>Fl</div><div>4</div><div>1,2,4,6 -</div></div> <div>115</div> <div>Mc</div> <div>5</div> <div>1,3 -</div> <div>116</div> <div>Lv</div> <div>6</div> <div>-2,2,4 -</div> <div>117</div> <div>Ts</div> <div>7</div> <div>-1,1,3,5 -</div> <div>118</div> <div>Og</div> <div>8</div> <div>-1,1,2,4,6 -</div> <div><div><div>57</div><div>La</div><div>3</div><div>1,10</div></div><div>58</div><div>Ce</div><div>4</div><div>3,4 1,12</div></div> <div>59</div> <div>Pr</div> <div>3</div> <div>3,4 1,13</div> <div>60</div> <div>Nd</div> <div>3</div> <div>1,14</div> <div>61</div> <div>Pm</div> <div>3</div> <div>1,1</div> <div>62</div> <div>Sm</div> <div>2</div> <div>2,3 1,17</div> <div>63</div> <div>Eu</div> <div>2</div> <div>2,3 1,2</div> <div>64</div> <div>Gd</div> <div>3</div> <div>1,20</div> <div>65</div> <div>Tb</div> <div>3</div> <div>1,2</div> <div>66</div> <div>Dy</div> <div>3</div> <div>1,22</div> <div>67</div> <div>Ho</div> <div>3</div> <div>1,23</div> <div>68</div> <div>Er</div> <div>3</div> <div>1,24</div> <div>69</div> <div>Tm</div> <div>3</div> <div>1,25</div> <div>70</div> <div>Yb</div> <div>2</div> <div>2,3 1,1</div> <div><div><div>89</div><div>Ac</div><div>3</div><div>1,1</div></div><div>90</div><div>Th</div><div>4</div><div>1,3</div></div> <div>91</div> <div>Pa</div> <div>4</div> <div>4,5 1,5</div> <div>92</div> <div>U</div> <div>3</div> <div>3,4,5,6 1,38</div> <div>93</div> <div>Np</div> <div>3</div> <div>3,4,5,6 1,36</div> <div>94</div> <div>Pu</div> <div>2</div> <div>3,4,5,6 1,28</div> <div>95</div> <div>Am</div> <div>2</div> <div>3,4,5,6 1,3</div> <div>96</div> <div>Cm</div> <div>3</div> <div>1,3</div> <div>97</div> <div>Bk</div> <div>3</div> <div>1,3</div> <div>98</div> <div>Cf</div> <div>3</div> <div>1,3</div> <div>99</div> <div>Es</div> <div>3</div> <div>1,3</div> <div>100</div> <div>Fm</div> <div>3</div> <div>1,3</div> <div>101</div> <div>Md</div> <div>3</div> <div>1,3</div> <div>102</div> <div>No</div> <div>2</div> <div>2,3 1,3</div>																	

# Grundstoffernes periodesystem

Atomernes elektronkonfiguration i skaller

Z	Sy
Oxidationstrin	
1	
2	
3	
4	
5	
6	
7	