

# Periodensystem der Elemente

																		<b>18</b>					
																		<b>2</b>					
																		<b>1s</b>					
																		<b>4.00</b>					
																		<b>He</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>018</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>-269</b>					
																		<b>5</b>					
																		<b>10.81</b>					
																		<b>[He] 2s<sup>2</sup> 2p<sup>2</sup></b>					
																		<b>3</b>					
																		<b>B</b>					
																		<b>6</b>					
																		<b>12.01</b>					
																		<b>[He] 2s<sup>2</sup> 2p<sup>2</sup></b>					
																		<b>4,2,-4</b>					
																		<b>C</b>					
																		<b>7</b>					
																		<b>14.01</b>					
																		<b>[He] 2s<sup>2</sup> 2p<sup>2</sup></b>					
																		<b>5,4,3,2,-3</b>					
																		<b>N</b>					
																		<b>8</b>					
																		<b>16.00</b>					
																		<b>[He] 2s<sup>2</sup> 2p<sup>2</sup></b>					
																		<b>-2,-1</b>					
																		<b>O</b>					
																		<b>9</b>					
																		<b>19.00</b>					
																		<b>[He] 2s<sup>2</sup> 2p<sup>2</sup></b>					
																		<b>-1</b>					
																		<b>F</b>					
																		<b>10</b>					
																		<b>20.18</b>					
																		<b>[He] 2s<sup>2</sup> 2p<sup>2</sup></b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>018</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>-249</b>					
																		<b>0.9</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>-246</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>13</b>					
																		<b>26.98</b>					
																		<b>[Ne] 3s<sup>2</sup> 3p<sup>2</sup></b>					
																		<b>3</b>					
																		<b>Al</b>					
																		<b>14</b>					
																		<b>28.09</b>					
																		<b>[Ne] 3s<sup>2</sup> 3p<sup>2</sup></b>					
																		<b>4,-4</b>					
																		<b>Si</b>					
																		<b>15</b>					
																		<b>30.97</b>					
																		<b>[Ne] 3s<sup>2</sup> 3p<sup>2</sup></b>					
																		<b>5,3,-3</b>					
																		<b>P</b>					
																		<b>16</b>					
																		<b>32.06</b>					
																		<b>[Ne] 3s<sup>2</sup> 3p<sup>2</sup></b>					
																		<b>6,4,2,-2</b>					
																		<b>S</b>					
																		<b>17</b>					
																		<b>35.45</b>					
																		<b>[Ne] 3s<sup>2</sup> 3p<sup>2</sup></b>					
																		<b>7,5,3,1,-1</b>					
																		<b>Cl</b>					
																		<b>18</b>					
																		<b>39.95</b>					
																		<b>[Ne] 3s<sup>2</sup> 3p<sup>2</sup></b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>018</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>-189</b>					
																		<b>1.78</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>-183</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>660</b>					
																		<b>2.70</b>					
																		<b>1410</b>					
																		<b>2.33</b>					
																		<b>44</b>					
																		<b>1.82</b>					
																		<b>119</b>					
																		<b>2.07</b>					
																		<b>-101</b>					
																		<b>3.2</b>					
																		<b>-189</b>					
																		<b>1.78</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>2450</b>					
																		<b>1.5</b>					
																		<b>280</b>					
																		<b>2.1</b>					
																		<b>33</b>					
																		<b>74.91</b>					
																		<b>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>1</sup></b>					
																		<b>5,3,-3</b>					
																		<b>Ga</b>					
																		<b>32</b>					
																		<b>72.59</b>					
																		<b>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>1</sup></b>					
																		<b>6,4,-2</b>					
																		<b>Ge</b>					
																		<b>33</b>					
																		<b>78.96</b>					
																		<b>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>1</sup></b>					
																		<b>7,5,3,1,-1</b>					
																		<b>As</b>					
																		<b>34</b>					
																		<b>78.96</b>					
																		<b>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>1</sup></b>					
																		<b>6,4,-2</b>					
																		<b>Se</b>					
																		<b>35</b>					
																		<b>79.90</b>					
																		<b>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>1</sup></b>					
																		<b>7,5,3,1,-1</b>					
																		<b>Br</b>					
																		<b>36</b>					
																		<b>83.80</b>					
																		<b>[Ar] 3d<sup>10</sup> 4s<sup>2</sup> 4p<sup>1</sup></b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>018</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>-157</b>					
																		<b>3.7</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>-152</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>64</b>					
																		<b>0.86</b>					
																		<b>838</b>					
																		<b>1.55</b>					
																		<b>1539</b>					
																		<b>3.0</b>					
																		<b>1668</b>					
																		<b>4.54</b>					
																		<b>1900</b>					
																		<b>6.1</b>					
																		<b>1875</b>					
																		<b>7.19</b>					
																		<b>1245</b>					
																		<b>7.43</b>					
																		<b>1536</b>					
																		<b>7.86</b>					
																		<b>1495</b>					
																		<b>8.9</b>					
																		<b>1453</b>					
																		<b>8.9</b>					
																		<b>1083</b>					
																		<b>8.96</b>					
																		<b>420</b>					
																		<b>7.13</b>					
																		<b>30</b>					
																		<b>5.91</b>					
																		<b>937</b>					
																		<b>5.32</b>					
																		<b>Subl.</b>					
																		<b>5.72</b>					
																		<b>217</b>					
																		<b>4.79</b>					
																		<b>-7</b>					
																		<b>3.12</b>					
																		<b>-157</b>					
																		<b>3.7</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>-152</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>37</b>					
																		<b>85.47</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></b>					
																		<b>1</b>					
																		<b>Rb</b>					
																		<b>38</b>					
																		<b>87.62</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></b>					
																		<b>2</b>					
																		<b>Sr</b>					
																		<b>39</b>					
																		<b>88.91</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></b>					
																		<b>3</b>					
																		<b>Y</b>					
																		<b>40</b>					
																		<b>91.22</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></b>					
																		<b>4</b>					
																		<b>Zr</b>					
																		<b>41</b>					
																		<b>91.22</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></b>					
																		<b>5,3</b>					
																		<b>Nb</b>					
																		<b>42</b>					
																		<b>95.94</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></b>					
																		<b>6,5,4,3,2,0</b>					
																		<b>Mo</b>					
																		<b>43</b>					
																		<b>(97)</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></b>					
																		<b>7</b>					
																		<b>Tc</b>					
																		<b>44</b>					
																		<b>101.07</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></b>					
																		<b>8,6,4,3,2,0,-2</b>					
																		<b>Ru</b>					
																		<b>45</b>					
																		<b>102.91</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></b>					
																		<b>5,4,3,1,2,0</b>					
																		<b>Rh</b>					
																		<b>46</b>					
																		<b>106.42</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></b>					
																		<b>4,2,0</b>					
																		<b>Pd</b>					
																		<b>47</b>					
																		<b>107.87</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></b>					
																		<b>2,1</b>					
																		<b>Ag</b>					
																		<b>48</b>					
																		<b>112.41</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup></b>					
																		<b>2</b>					
																		<b>Cd</b>					
																		<b>49</b>					
																		<b>114.82</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>1</sup></b>					
																		<b>3</b>					
																		<b>In</b>					
																		<b>50</b>					
																		<b>118.69</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>1</sup></b>					
																		<b>4,2</b>					
																		<b>Sn</b>					
																		<b>51</b>					
																		<b>121.75</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>1</sup></b>					
																		<b>5,3,-3</b>					
																		<b>Sb</b>					
																		<b>52</b>					
																		<b>127.60</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>1</sup></b>					
																		<b>6,4,-2</b>					
																		<b>Te</b>					
																		<b>53</b>					
																		<b>126.90</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>1</sup></b>					
																		<b>7,5,1,-1</b>					
																		<b>I</b>					
																		<b>54</b>					
																		<b>131.29</b>					
																		<b>[Kr] 4d<sup>5</sup> 5s<sup>2</sup> 5p<sup>1</sup></b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>018</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>-112</b>					
																		<b>5.89</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>-108</b>					
																		<b>-</b>					
																		<b>55</b>					
																		<b>132.91</b>					
																		<b>[Xe] 6s<sup>2</sup></b>					
																		<b>1</b>					
																		<b>Cs</b>					
																		<b>56</b>					
																		<b>137.33</b>					
																		<b>[Xe] 6s<sup>2</sup></b>					
																		<b>2</b>					
																		<b>Ba</b>					
																		<b>72</b>					
																		<b>178.49</b>					
																		<b>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>1</sup> 6s<sup>2</sup></b>					
																		<b>4</b>					
																		<b>Hf</b>					
																		<b>73</b>					
																		<b>180.95</b>					
																		<b>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>1</sup> 6s<sup>2</sup></b>					
																		<b>5</b>					
																		<b>Ta</b>					
																		<b>74</b>					
																		<b>183.85</b>					
																		<b>[Xe] 4f<sup>14</sup> 5d<sup>1</sup> 6s<sup>2</sup></b>					
																		<b>6,5,4,3,2,0</b>					