

Periode Energie- niveau	Hauptgruppen		Nebengruppen										Hauptgruppen																	
	I(1)	II(2)	III(3)	IV(4)	V(5)	VI(6)	VII(7)	VIII(8)	VIII(9)	VIII(10)	I(11)	II(12)	III(13)	IV(14)	V(15)	VI(16)	VII(17)	VIII(18)												
<b>1</b> K	<b>1,0</b> <b>H</b> 1 1s <sup>1</sup> Wasserstoff 2,10		<b>Das Periodensystem der Atomsorten</b>  <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <p>Atommasse in u (Ein eingeklammerter Wert gibt bei radioaktiven Atomen die Nukleonenzahl des langlebigsten Isotops an.)</p> </div> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; text-align: center;"> <p><b>55,8</b> <b>Fe</b> <b>26</b> [Ar]3d<sup>6</sup>4s<sup>2</sup> Eisen 1,83</p> </div> <div style="text-align: center;"> <p>Atomsymbol (Umriss bei radioaktiven Atomen)</p> </div> </div> <div style="margin-top: 10px;"> <p>Protonenzahl (Ordnungszahl)</p> </div> <div style="margin-top: 10px;"> <p>Name der Atomsorte</p> </div> <div style="margin-top: 10px;"> <p>Elektronegativität nach Pauling</p> </div>																											<b>4,0</b> <b>He</b> 2 1s <sup>2</sup> Helium ---
<b>2</b> L	<b>6,9</b> <b>Li</b> 3 1s <sup>2</sup> 2s <sup>1</sup> Lithium 0,98	<b>9,0</b> <b>Be</b> 4 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> Beryllium 1,57																					<b>10,8</b> <b>B</b> 5 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>1</sup> Bor 2,04	<b>12,0</b> <b>C</b> 6 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup> Kohlenstoff 2,55	<b>14,0</b> <b>N</b> 7 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>3</sup> Stickstoff 3,04	<b>16,0</b> <b>O</b> 8 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup> Sauerstoff 3,44	<b>19,0</b> <b>F</b> 9 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup> Fluor 3,98	<b>20,2</b> <b>Ne</b> 10 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup> Neon ---		
<b>3</b> M	<b>23,0</b> <b>Na</b> 11 [Ne]3s <sup>1</sup> Natrium 0,93	<b>24,3</b> <b>Mg</b> 12 [Ne]3s <sup>2</sup> Magnesium 1,31																					<b>27,0</b> <b>Al</b> 13 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>1</sup> Aluminium 1,61	<b>28,1</b> <b>Si</b> 14 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup> Silicium 1,90	<b>31,0</b> <b>P</b> 15 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>3</sup> Phosphor 2,19	<b>32,1</b> <b>S</b> 16 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>4</sup> Schwefel 2,58	<b>35,5</b> <b>Cl</b> 17 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup> Chlor 3,16	<b>39,9</b> <b>Ar</b> 18 [Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup> Argon ---		
<b>4</b> N	<b>39,1</b> <b>K</b> 19 [Ar]4s <sup>1</sup> Kalium 0,82	<b>40,1</b> <b>Ca</b> 20 [Ar]4s <sup>2</sup> Calcium 1,00	<b>45,0</b> <b>Sc</b> 21 [Ar]3d <sup>1</sup> 4s <sup>2</sup> Scandium 1,36	<b>47,9</b> <b>Ti</b> 22 [Ar]3d <sup>2</sup> 4s <sup>2</sup> Titan 1,54	<b>50,9</b> <b>V</b> 23 [Ar]3d <sup>3</sup> 4s <sup>2</sup> Vanadium 1,63	<b>52,0</b> <b>Cr</b> 24 [Ar]3d <sup>5</sup> 4s <sup>1</sup> Chrom 1,66	<b>54,9</b> <b>Mn</b> 25 [Ar]3d <sup>5</sup> 4s <sup>2</sup> Mangan 1,55	<b>55,8</b> <b>Fe</b> 26 [Ar]3d <sup>6</sup> 4s <sup>2</sup> Eisen 1,83	<b>58,9</b> <b>Co</b> 27 [Ar]3d <sup>7</sup> 4s <sup>2</sup> Cobalt 1,88	<b>58,7</b> <b>Ni</b> 28 [Ar]3d <sup>8</sup> 4s <sup>2</sup> Nickel 1,91	<b>63,5</b> <b>Cu</b> 29 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>1</sup> Kupfer 1,90	<b>65,4</b> <b>Zn</b> 30 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> Zink 1,65	<b>69,7</b> <b>Ga</b> 31 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>1</sup> Gallium 1,81	<b>72,6</b> <b>Ge</b> 32 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup> Germanium 2,01	<b>74,9</b> <b>As</b> 33 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>3</sup> Arsen 2,18	<b>79,0</b> <b>Se</b> 34 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>4</sup> Selen 2,55	<b>79,9</b> <b>Br</b> 35 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup> Brom 2,96	<b>83,8</b> <b>Kr</b> 36 [Ar]3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup> Krypton ---												
<b>5</b> O	<b>85,5</b> <b>Rb</b> 37 [Kr]5s <sup>1</sup> Rubidium 0,82	<b>87,6</b> <b>Sr</b> 38 [Kr]5s <sup>2</sup> Strontium 0,95	<b>88,9</b> <b>Y</b> 39 [Kr]4d <sup>1</sup> 5s <sup>2</sup> Yttrium 1,22	<b>91,2</b> <b>Zr</b> 40 [Kr]4d <sup>2</sup> 5s <sup>2</sup> Zirkonium 1,33	<b>92,9</b> <b>Nb</b> 41 [Kr]4d <sup>4</sup> 5s <sup>1</sup> Niob 1,60	<b>95,9</b> <b>Mo</b> 42 [Kr]4d <sup>5</sup> 5s <sup>1</sup> Molybdän 2,16	<b>(97)</b> <b>Tc</b> 43 [Kr]4d <sup>5</sup> 5s <sup>2</sup> Technetium 1,90	<b>101,1</b> <b>Ru</b> 44 [Kr]4d <sup>7</sup> 5s <sup>1</sup> Ruthenium 2,20	<b>102,9</b> <b>Rh</b> 45 [Kr]4d <sup>8</sup> 5s <sup>1</sup> Rhodium 2,28	<b>106,4</b> <b>Pd</b> 46 [Kr]4d <sup>10</sup> Palladium 2,20	<b>107,9</b> <b>Ag</b> 47 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>1</sup> Silber 1,93	<b>112,4</b> <b>Cd</b> 48 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> Cadmium 1,69	<b>114,8</b> <b>In</b> 49 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 4p <sup>1</sup> Indium 1,78	<b>118,7</b> <b>Sn</b> 50 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup> Zinn 1,96	<b>121,8</b> <b>Sb</b> 51 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 4p <sup>3</sup> Antimon 2,05	<b>127,6</b> <b>Te</b> 52 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 4p <sup>4</sup> Tellur 2,10	<b>126,9</b> <b>I</b> 53 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup> Iod 2,66	<b>131,3</b> <b>Xe</b> 54 [Kr]4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup> Xenon 2,60												
<b>6</b> P	<b>132,9</b> <b>Cs</b> 55 [Xe]6s <sup>1</sup> Caesium 0,79	<b>137,3</b> <b>Ba</b> 56 [Xe]6s <sup>2</sup> Barium 0,89	<b>175,0</b> <b>Lu</b> 71 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup> Lutetium 1,27	<b>178,5</b> <b>Hf</b> 72 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>2</sup> 6s <sup>2</sup> Hafnium 1,30	<b>180,9</b> <b>Ta</b> 73 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup> Tantal 1,50	<b>183,9</b> <b>W</b> 74 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup> Wolfram 2,36	<b>186,2</b> <b>Re</b> 75 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>5</sup> 6s <sup>2</sup> Rhenium 1,90	<b>190,2</b> <b>Os</b> 76 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup> Osmium 2,20	<b>192,9</b> <b>Ir</b> 77 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup> Iridium 2,20	<b>195,1</b> <b>Pt</b> 78 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>9</sup> 6s <sup>1</sup> Platin 2,28	<b>197,0</b> <b>Au</b> 79 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>1</sup> Gold 2,54	<b>200,6</b> <b>Hg</b> 80 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> Quecksilber 2,00	<b>204,4</b> <b>Tl</b> 81 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>9</sup> 6s <sup>2</sup> 4p <sup>1</sup> Thallium 2,04	<b>207,2</b> <b>Pb</b> 82 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup> Blei 2,33	<b>209,0</b> <b>Bi</b> 83 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 4p <sup>3</sup> Bismut 2,02	<b>(209)</b> <b>Po</b> 84 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 4p <sup>4</sup> Polonium 2,00	<b>(210)</b> <b>At</b> 85 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup> Astat 2,20	<b>(222)</b> <b>Rn</b> 86 [Xe]4f <sup>14</sup> 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup> Radon ---												
<b>7</b> Q	<b>(223)</b> <b>Fr</b> 87 [Rn]7s <sup>1</sup> Francium 0,70	<b>226,0</b> <b>Ra</b> 88 [Rn]7s <sup>2</sup> Radium 0,89	<b>(260)</b> <b>Lr</b> 103 [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> Lawrencium 1,30	<b>*</b> <b>Rf</b> 104 [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup> Rutherfordium ---	<b>*</b> <b>Db</b> 105 [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>3</sup> 7s <sup>2</sup> Dubnium ---	<b>*</b> <b>Sg</b> 106 [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>4</sup> 7s <sup>2</sup> Seaborgium ---	<b>*</b> <b>Bh</b> 107 [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>5</sup> 7s <sup>2</sup> Bohrium ---	<b>*</b> <b>Hs</b> 108 [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup> Hassium ---	<b>*</b> <b>Mt</b> 109 [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup> Meitnerium ---	<b>*</b> <b>Ds</b> 110 [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>8</sup> 7s <sup>2</sup> Darmstadtium ---	<b>*</b> <b>Rg</b> 111 [Rn]5f <sup>14</sup> 6d <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup> Röntgerium ---																			

Hauptgruppenmetallatomsymbole sind weiß, Nebengruppenmetallatomsymbole sind hellgrau, Halbmetallatomsymbole dunkelgrau, Nichtmetallatomsymbole grau unterlegt.

Lanthanoide	<b>138,9</b> <b>La</b> 57 [Xe]5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup> Lanthanum 1,10	<b>140,1</b> <b>Ce</b> 58 [Xe]4f <sup>1</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup> Cer 1,12	<b>140,9</b> <b>Pr</b> 59 [Xe]4f <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup> Praseodym 1,13	<b>144,2</b> <b>Nd</b> 60 [Xe]4f <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup> Neodym 1,14	<b>(145)</b> <b>Pm</b> 61 [Xe]4f <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup> Promethium 1,13	<b>150,4</b> <b>Sm</b> 62 [Xe]4f <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup> Samarium 1,17	<b>152,0</b> <b>Eu</b> 63 [Xe]4f <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup> Europium 1,20	<b>157,3</b> <b>Gd</b> 64 [Xe]4f <sup>7</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup> Gadolinium 1,20	<b>158,9</b> <b>Tb</b> 65 [Xe]4f <sup>9</sup> 6s <sup>2</sup> Terbium 1,10	<b>162,5</b> <b>Dy</b> 66 [Xe]4f <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> Dysprosium 1,22	<b>164,9</b> <b>Ho</b> 67 [Xe]4f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup> Holmium 1,23	<b>167,3</b> <b>Er</b> 68 [Xe]4f <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup> Erbium 1,24	<b>168,9</b> <b>Tm</b> 69 [Xe]4f <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup> Thulium 1,25	<b>173</b> <b>Yb</b> 70 [Xe]4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup> Ytterbium 1,10
	Actinoide	<b>227,0</b> <b>Ac</b> 89 [Rn]6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> Actinium 1,10	<b>232,0</b> <b>Th</b> 90 [Rn]6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup> Thorium 1,3	<b>231,0</b> <b>Pa</b> 91 [Rn]5f <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> Protactinium 1,50	<b>238,0</b> <b>U</b> 92 [Rn]5f <sup>3</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> Uran 1,38	<b>237,0</b> <b>Np</b> 93 [Rn]5f <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> Neptunium 2,10	<b>(244)</b> <b>Pu</b> 94 [Rn]5f <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup> Plutonium 1,28	<b>(243)</b> <b>Am</b> 95 [Rn]5f <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup> Americium 1,30	<b>(247)</b> <b>Cm</b> 96 [Rn]5f <sup>7</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> Curium 1,30	<b>(247)</b> <b>Bk</b> 97 [Rn]5f <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup> Berkelium 1,30	<b>(251)</b> <b>Cf</b> 98 [Rn]5f <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> Californium 1,30	<b>(254)</b> <b>Es</b> 99 [Rn]5f <sup>11</sup> 7s <sup>2</sup> Einsteinium 1,30	<b>(257)</b> <b>Fm</b> 100 [Rn]5f <sup>12</sup> 7s <sup>2</sup> Fermium 1,30	<b>(258)</b> <b>Md</b> 101 [Rn]5f <sup>13</sup> 7s <sup>2</sup> Mendelevium 1,30

\* Bei diesen künstlichen, kurzlebigen Atomarten ist die Angabe der Atommasse noch nicht möglich. Auch die Namen dieser Atomarten sind noch nicht offiziell bestätigt.