

# Periodensystem der Atomsorten (teilchenbezogen)

Perioden	Hauptgruppen			Nebengruppen										Hauptgruppen				
	I	II		III	IV	V	VI	VII	VIII									
1	<sup>1</sup> <sub>1</sub> H 2,2 Wasserstoff																<sup>4</sup> <sub>2</sub> He Helium	
2	<sup>3</sup> <sub>1</sub> Li 1,0 Lithium	<sup>4</sup> <sub>2</sub> He 1,6 Beryllium															<sup>9</sup> <sub>10</sub> F 4,0 Fluor	<sup>20</sup> <sub>10</sub> Ne Neon
3	<sup>11</sup> <sub>11</sub> Na 0,9 Natrium	<sup>12</sup> <sub>12</sub> Mg 1,3 Magnesium															<sup>19</sup> <sub>17</sub> Cl 3,2 Chlor	<sup>40</sup> <sub>18</sub> Ar Argon
4	<sup>19</sup> <sub>19</sub> K 0,8 Kalium	<sup>20</sup> <sub>20</sub> Ca 1,0 Calcium															<sup>35</sup> <sub>17</sub> Cl 3,2 Chlor	<sup>84</sup> <sub>36</sub> Kr Krypton
5	<sup>37</sup> <sub>37</sub> Rb 0,8 Rubidium	<sup>38</sup> <sub>38</sub> Sr 1,0 Strontium															<sup>79</sup> <sub>35</sub> Br 2,6 Brom	<sup>132</sup> <sub>54</sub> Xe Xenon
6	<sup>55</sup> <sub>55</sub> Cs 0,8 Caesium	<sup>56</sup> <sub>56</sub> Ba 0,9 Barium															<sup>127</sup> <sub>53</sub> I 2,7 Iod	<sup>222</sup> <sub>86</sub> Rn Radon
7	<sup>87</sup> <sub>87</sub> Fr 0,7 *Francium	<sup>88</sup> <sub>88</sub> Ra 0,9 *Radium															<sup>210</sup> <sub>85</sub> At 2,2 *Astat	<sup>293</sup> <sub>118</sub> Og *Oganesson

**Legende:**

- -IV bis +IV Kohlenstoff
- 12C 2,6 Kohlenstoff

Oxidationszahlen  
Nukleonenzahl  
Ordnungszahl  
**Symbol**  
Atomradius  
Elektronen negativität

\* = radioaktiv  
Als Nukleonenzahl wurde die Anzahl des am häufigsten vorkommenden (langlebigen) Isotops angegeben.

## Lanthanoide und Actinoide

<sup>139</sup> <sub>57</sub> La 1,1 Lanthan	<sup>140</sup> <sub>58</sub> Ce 1,1 Cer	<sup>141</sup> <sub>59</sub> Pr 1,1 Praseodym	<sup>144</sup> <sub>60</sub> Nd 1,1 Neodym	<sup>147</sup> <sub>61</sub> Pm 1,1 *Promethium	<sup>152</sup> <sub>62</sub> Sm 1,2 Samarium	<sup>153</sup> <sub>63</sub> Eu 1,2 Europium	<sup>158</sup> <sub>64</sub> Gd 1,3 Gadolinium	<sup>159</sup> <sub>65</sub> Tb 1,2 Terbium	<sup>164</sup> <sub>66</sub> Dy 1,2 Dysprosium	<sup>165</sup> <sub>67</sub> Ho 1,2 Holmium	<sup>166</sup> <sub>68</sub> Er 1,2 Erbium	<sup>169</sup> <sub>69</sub> Tm 1,3 Thulium	<sup>174</sup> <sub>70</sub> Yb 1,1 Ytterbium
<sup>227</sup> <sub>89</sub> Ac 1,1 *Actinium	<sup>232</sup> <sub>90</sub> Th 1,1 *Thorium	<sup>231</sup> <sub>91</sub> Pa 1,5 *Protactinium	<sup>238</sup> <sub>92</sub> U 1,4 *Uran	<sup>237</sup> <sub>93</sub> Np 1,4 *Neptunium	<sup>244</sup> <sub>94</sub> Pu 1,3 *Plutonium	<sup>243</sup> <sub>95</sub> Am 1,3 *Americium	<sup>247</sup> <sub>96</sub> Cm 1,3 *Curium	<sup>247</sup> <sub>97</sub> Bk 1,3 *Berkelium	<sup>251</sup> <sub>98</sub> Cf 1,3 *Californium	<sup>252</sup> <sub>99</sub> Es 1,3 *Einsteinium	<sup>257</sup> <sub>100</sub> Fm 1,3 *Fermium	<sup>258</sup> <sub>101</sub> Md 1,3 *Mendelevium	<sup>259</sup> <sub>102</sub> No 1,3 *Nobelium