

Perioden	Hauptgruppen	
	1	2
	I	II

Periodensystem der Elemente (PSE) im Schalenmodell von BOHR

Hauptgruppen					
13	14	15	16	17	18
III	IV	V	VI	VII	VIII

Metall

Halbmetall

Halbleiter

Nichtmetall

künstlich

- 16 ← Nummer der Gruppe nach IUPAC
- VI ← Hauptgruppen-Nummer
- Schalen mit Elektronen
- Elementsymbol (Kern mit Protonen)
- "AußenElektronen" (Elektronenverteilung der äußersten Schale)
- 16 ← Ordnungszahl (Anzahl der Protonen und der Elektronen im neutralen Atom)
- Schwefel ← deutscher Name nach IUPAC

1.	<div style="text-align: center;"> <p>H</p> <p>1</p> <p>Wasserstoff</p> </div>	
2.	<div style="text-align: center;"> <p>Li</p> <p>3</p> <p>Lithium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Be</p> <p>4</p> <p>Beryllium</p> </div>
3.	<div style="text-align: center;"> <p>Na</p> <p>11</p> <p>Natrium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Mg</p> <p>12</p> <p>Magnesium</p> </div>
4.	<div style="text-align: center;"> <p>K</p> <p>19</p> <p>Kalium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ca</p> <p>20</p> <p>Calcium</p> </div>
5.	<div style="text-align: center;"> <p>Rb</p> <p>37</p> <p>Rubidium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Sr</p> <p>38</p> <p>Strontium</p> </div>
6.	<div style="text-align: center;"> <p>Cs</p> <p>55</p> <p>Cäsium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ba</p> <p>56</p> <p>Barium</p> </div>
7.	<div style="text-align: center;"> <p>Fr</p> <p>87</p> <p>Francium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ra</p> <p>88</p> <p>Radium</p> </div>

Nebengruppen											
3	4	5	6	7	8	9	10	11	12		
III	IV	V	VI	VII	VIII	VIII	VIII	I	II		
<div style="text-align: center;"> <p>Sc</p> <p>21</p> <p>Scandium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ti</p> <p>22</p> <p>Titan</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>V</p> <p>23</p> <p>Vanadium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Cr</p> <p>24</p> <p>Chrom</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Mn</p> <p>25</p> <p>Mangan</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Fe</p> <p>26</p> <p>Eisen</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Co</p> <p>27</p> <p>Kobalt</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ni</p> <p>28</p> <p>Nickel</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Cu</p> <p>29</p> <p>Kupfer</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Zn</p> <p>30</p> <p>Zink</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ga</p> <p>31</p> <p>Gallium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ge</p> <p>32</p> <p>Germanium</p> </div>
<div style="text-align: center;"> <p>Y</p> <p>39</p> <p>Yttrium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Zr</p> <p>40</p> <p>Zirkonium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Nb</p> <p>41</p> <p>Niob</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Mo</p> <p>42</p> <p>Molybdän</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Tc</p> <p>43</p> <p>Technetium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ru</p> <p>44</p> <p>Ruthenium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Rh</p> <p>45</p> <p>Rhodium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Pd</p> <p>46</p> <p>Palladium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ag</p> <p>47</p> <p>Silber</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Cd</p> <p>48</p> <p>Cadmium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>In</p> <p>49</p> <p>Indium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Sn</p> <p>50</p> <p>Zinn</p> </div>
<div style="text-align: center;"> <p>Lantha- noide 57 - 71</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Hf</p> <p>72</p> <p>Hafnium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ta</p> <p>73</p> <p>Tantal</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>W</p> <p>74</p> <p>Wolfram</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Re</p> <p>75</p> <p>Rhenium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Os</p> <p>76</p> <p>Osmium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ir</p> <p>77</p> <p>Iridium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Pt</p> <p>78</p> <p>Platin</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Au</p> <p>79</p> <p>Gold</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Hg</p> <p>80</p> <p>Quecksilber</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Tl</p> <p>81</p> <p>Thallium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Pb</p> <p>82</p> <p>Blei</p> </div>
<div style="text-align: center;"> <p>Acti- noide 89 - 103</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Rf</p> <p>104</p> <p>Rutherfordium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Db</p> <p>105</p> <p>Dubnium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Sg</p> <p>106</p> <p>Seaborgium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Bh</p> <p>107</p> <p>Bohrium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Hs</p> <p>108</p> <p>Hassium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Mt</p> <p>109</p> <p>Meitnerium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ds</p> <p>110</p> <p>Darmstadtium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Rg</p> <p>111</p> <p>Roentgenium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Cn</p> <p>112</p> <p>Copernicium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Nh</p> <p>113</p> <p>Nihonium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Fl</p> <p>114</p> <p>Flerovium</p> </div>
<div style="text-align: center;"> <p>Mc</p> <p>115</p> <p>Moscovium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Lv</p> <p>116</p> <p>Livermorium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ts</p> <p>117</p> <p>Tennessine</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Og</p> <p>118</p> <p>Oganesson</p> </div>								

<div style="text-align: center;"> <p>He</p> <p>2</p> <p>Helium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>B</p> <p>5</p> <p>Bor</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>C</p> <p>6</p> <p>Kohlenstoff</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>N</p> <p>7</p> <p>Stickstoff</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>O</p> <p>8</p> <p>Sauerstoff</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>F</p> <p>9</p> <p>Fluor</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ne</p> <p>10</p> <p>Neon</p> </div>
<div style="text-align: center;"> <p>Ar</p> <p>18</p> <p>Argon</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Al</p> <p>13</p> <p>Aluminium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Si</p> <p>14</p> <p>Silicium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>P</p> <p>15</p> <p>Phosphor</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>S</p> <p>16</p> <p>Schwefel</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Cl</p> <p>17</p> <p>Chlor</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Kr</p> <p>36</p> <p>Krypton</p> </div>
<div style="text-align: center;"> <p>Xe</p> <p>54</p> <p>Xenon</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Sb</p> <p>51</p> <p>Antimon</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Te</p> <p>52</p> <p>Tellur</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>I</p> <p>53</p> <p>Iod</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Po</p> <p>84</p> <p>Polonium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>At</p> <p>85</p> <p>Astat</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Rn</p> <p>86</p> <p>Radon</p> </div>



6. Periode	<div style="text-align: center;"> <p>Lantha- noide 57 - 71</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>La</p> <p>57</p> <p>Lanthan</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ce</p> <p>58</p> <p>Cer</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Pr</p> <p>59</p> <p>Praseodym</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Nd</p> <p>60</p> <p>Neodym</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Pm</p> <p>61</p> <p>Promethium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Sm</p> <p>62</p> <p>Samarium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Eu</p> <p>63</p> <p>Europium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Gd</p> <p>64</p> <p>Gadalinium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Tb</p> <p>65</p> <p>Terbium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Dy</p> <p>66</p> <p>Dysprosium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ho</p> <p>67</p> <p>Holmium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Er</p> <p>68</p> <p>Erbium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Tm</p> <p>69</p> <p>Thullium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Yb</p> <p>70</p> <p>Ytterbium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Lu</p> <p>71</p> <p>Lutetium</p> </div>
7. Periode	<div style="text-align: center;"> <p>Acti- noide 89 - 103</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Ac</p> <p>89</p> <p>Actinium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Th</p> <p>90</p> <p>Thorium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Pa</p> <p>91</p> <p>Protactinium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>U</p> <p>92</p> <p>Uran</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Np</p> <p>93</p> <p>Neptunium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Pu</p> <p>94</p> <p>Plutonium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Am</p> <p>95</p> <p>Americium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Cm</p> <p>96</p> <p>Curium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Bk</p> <p>97</p> <p>Berkelium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Cf</p> <p>98</p> <p>Californium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Es</p> <p>99</p> <p>Einsteinium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Fm</p> <p>100</p> <p>Fermium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Md</p> <p>101</p> <p>Mendelevium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>No</p> <p>102</p> <p>Nobelium</p> </div>	<div style="text-align: center;"> <p>Lr</p> <p>103</p> <p>Lawrencium</p> </div>

Alle mit * gekennzeichneten Atome können auch in anderer Form vorkommen. Die hier dargestellt Form ist die häufigste Oxidationszahl.