

Perioden	Hauptgruppen		vereinfachtes Periodensystem der Elemente (PSE) in der LEWIS-Schreibweise					Hauptgruppen										
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	III	IV	V	VI	VII	VIII				
1.	1,01u H · 1 Wasserstoff 1 -1 2,2		<div style="border: 1px solid black; padding: 5px;"> <p>VI ← Hauptgruppen-Nummer (Anzahl der Außenelektronen) häufigste Form dieses Elementes (nach der Oxidationszahl)</p> <p>* 32,07u ← Massenzahl in Unit (Protonen und Neutronen im Kern)</p> <p>· S ← Lewis-Schreibweise mit Elementsymbol und Außenelektronen</p> <p>16 ← Ordnungszahl (Anzahl der Protonen und der Elektronen) Schwefel ← deutscher Name nach IUPAC</p> <p>6 4 2 -2 2,6 ← Elektronegativität (EN) (Stärke der Bindung)</p> <p>← Oxidationszahlen (gedachte Ladung / wichtigste fett)</p> <p>Metall Halbmetall Halbleiter Nichtmetall</p> </div>															4,00u He 2 Helium -- --
2.	6,94u Li · 3 Lithium 1 1,0 2	9,01u Be · 4 Beryllium 1,6	<div style="border: 1px solid gray; padding: 5px; text-align: center;"> Nebengruppen VIII VIII VIII I II </div>					10,81u · B · 5 Bor 3 2,0 4 2 -4 2,5	12,01u · C · 6 Kohlenstoff 5 4 3 2 -3 3,0	14,01u · N 7 Stickstoff -2 -1 3,4	16,00u · O 8 Sauerstoff -1 4,0	19,00u F 9 Fluor -- --	20,18u Ne 10 Neon -- --					
3.	22,99u Na · 11 Natrium 1 0,9 2	24,31u Mg · 12 Magnesium 1,3	<div style="border: 1px solid gray; padding: 5px; text-align: center;"> Nebengruppen VIII VIII VIII I II </div>					* 26,98u · Al · 13 Aluminium 3 1,6 4 -4 1,9	* 28,09u · Si · 14 Silicium 5 3 -3 2,1	* 30,97u · P 15 Phosphor 6 4 2 -2 2,6	* 32,07u · S 16 Schwefel 7 5 3 1 -1 3,2	* 35,45u Cl 17 Chlor -- --	* 39,95u Ar 18 Argon -- --					
4.	39,10u K · 19 Kalium 1 0,8 2	40,08u Ca · 20 Calcium 1,0	* 55,85u Fe · 26 Eisen 6 3 2 0 -2 1,8	* 58,93u Co · 27 Kobalt 3 2 0 -1 1,9	* 58,69u Ni · 28 Nickel 3 2 0 1,9	* 63,55u Cu · 29 Kupfer 1 2 1,9 2	* 65,41u Zn · 30 Zink 1,7 3	* 69,72u · Ga · 31 Gallium 3 1,8 4	* 72,64u · Ge · 32 Germanium 4 2,0 5 3 -3 2,2	* 74,92u · As · 33 Arsen 6 4 2 -2 2,6	* 78,96u · Se · 34 Selen 7 5 3 1 -1 3,0	* 79,96u Br 35 Brom -- --	* 83,80u Kr 36 Krypton 3,0					
5.	85,47u Rb · 37 Rubidium 1 0,8 2	87,82u Sr · 38 Strontium 1,0	* 101,07u · Ru · 44 Ruthenium 8 6 4 3 2 0 -2,2,2	* 102,91u · Rh · 45 Rhodium 5 4 3 2 1 0 2,3	* 106,42u Pd · 46 Palladium 4 2 0 2,2	* 107,87u Ag · 47 Silber 2 1 1,9 2	* 112,41u Cd · 48 Cadmium 1,7 3	* 114,82u · In · 49 Indium 3 1,7 4 2	* 118,71u · Sn · 50 Zinn 4 2 2,0 5 3 -3 2,1	* 121,76u · Sb · 51 Antimon 6 4 -2 2,1	* 127,60u · Te · 52 Tellur 7 5 1 -1 2,6	* 126,90u I 53 Iod -- --	* 131,29u Xe 54 Xenon 2,6					
6.																		

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