

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														4,00u He 2 Helium -- --	
2.	6,94u Li · 3 Lithium 1 1,0 2	9,01u Be · 4 Beryllium 1,6								10,81u · B · 5 Bor 3 2,0	12,01u · C · 6 Kohlenstoff 4 2 -4 2,5	14,01u · N 7 Stickstoff 5 4 3 2 -3 3,0	16,00u · O 8 Sauerstoff -2 -1 3,4	19,00u F 9 Fluor -1 4,0	20,18u Ne 10 Neon -- --	
3.	22,99u Na · 11 Natrium 1 0,9 2	24,31u Mg · 12 Magnesium 1,3	Nebengruppen													
			VIII	VIII	VIII	I	II									
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	65,38u Zn · 30 Zink 1,7 3	26,98u · Al · 13 Aluminium 3 1,6	28,09u · Si · 14 Silicium 4 -4 1,9	* 30,97u · P 15 Phosphor 5 3 -3 2,1	* 32,07u · S 16 Schwefel 6 4 2 -2 2,6	* 35,45u Cl 17 Chlor 7 5 3 1 -1 3,2		39,95u Ar 18 Argon -- --		
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 2,2	* 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	69,72u · Ga · 31 Gallium 3 1,8	72,64u · Ge · 32 Germanium 4 2,0	* 74,92u · As · 33 Arsen 5 3 -3 2,2	* 78,96u · Se · 34 Selen 6 4 -2 2,6	* 79,96u Br 35 Brom 7 5 3 1 -1 3,0		83,80u Kr 36 Krypton -- 3,0		
6.																

**vereinfachtes
Periodensystem der Elemente (PSE)
in der LEWIS-Schreibweise**

VI ← Hauptgruppen-Nummer (Anzahl der Außenelektronen)
 häufigste Form dieses Elementes (nach der Oxidationszahl)

* 32,07u ← **Massenzahl** in Unit (Protonen und Neutronen im Kern)

· S | ← **Lewis-Schreibweise** mit Elementsymbol und Außenelektronen

16 ← **Ordnungszahl** (Anzahl der Protonen und auch der Elektronen)
 Schwefel ← **deutscher Name** nach IUPAC

6|4|2|-2 ← **Elektronegativität (EN)** (Stärke der Bindung)

2,6 ← **Oxidationszahlen** (gedachte Ladung / wichtigste fett)

Metalle
Halbmetalle
Halbleiter
Nichtmetalle
Nichtmetalle - Edelgase

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