

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 auch 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>Metalle Halbmetalle Halbleiter Nichtmetalle Nichtmetalle - Edelgase</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	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	<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	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 -- --						
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	65,38u Zn · 30 Zink 2 1,7	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						
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	* 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	112,41u Cd · 48 Cadmium 2 1,7	114,82u In · 49 Indium 3 1,7	* 118,71u Sn · 50 Zinn 4 2 2,0	* 121,76u Sb · 51 Antimon 5 3 -3 2,1	* 127,60u Te · 52 Tellur 6 4 -2 2,1	* 126,90u I 53 Iod 7 5 1 -1 2,6	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.

Perioden	Hauptgruppen		vereinfachtes Periodensystem im Toytomics-Molekülbaukasten					Hauptgruppen					
	I	II						III	IV	V	VI	VII	VIII
1.	1u H 1 Wasserstoff												4u He 2 Helium
2.	7u Li 3 Lithium	9u Be 4 Beryllium						11u B 5 Bor	12u C 6 Kohlenstoff	14u N 7 Stickstoff	16u O 8 Sauerstoff	19u F 9 Fluor	20u Ne 10 Neon
3.	23u Na 11 Natrium	24u Mg 12 Magnesium	Nebengruppen					27u Al 13 Aluminium	* 28u Si 14 Silicium	* 30u P 15 Phosphor	* 32u S 16 Schwefel	* 35u Cl 17 Chlor	40u Ar 18 Argon
4.	39u K 19 Kalium	40u Ca 20 Calcium	* 56u Fe 26 Eisen	* 59u Co 27 Kobalt	* 59u Ni 28 Nickel	* 64u Cu 29 Kupfer	65u Zn 30 Zink	70u Ga 31 Gallium	73u Ge 32 Germanium	* 75u As 33 Arsen	* 79u Se 34 Selen	* 80u Br 35 Brom	84u Kr 36 Krypton
5.	85u Rb 37 Rubidium	88u Sr 38 Strontium	* 101u Ru 44 Ruthenium	* 103u Rh 45 Rhodium	* 106u Pd 46 Palladium	* 108u Ag 47 Silber	112u Cd 48 Cadmium	115u In 49 Indium	* 118u Sn 50 Zinn	* 122u Sb 51 Antimon	* 128u Te 52 Tellur	* 127u I 53 Iod	131u Xe 54 Xenon
6.													

**vereinfachtes Periodensystem im
Toytomics-Molekülbaukasten**

VI ← Hauptgruppen-Nummer (Anzahl der Außenelektronen)
 Von diesem Element gibt es verschiedene Formen.
 Dargestellt ist die häufigste Form (Oxidationszahl)

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

← Toytomicsmodell mit Elementsymbol und Außenelektronen
www.toytomics.de

16 ← Ordnungszahl
 Schwefel ← deutscher Name nach IUPAC

Metalle Halbmetalle Halbleiter Nichtmetalle Nichtmetalle - Edelgase

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