

Perioden	Hauptgruppen	
	1 I	2 II

Periodensystem der Elemente (PSE) in der LEWIS-Schreibweise

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

1.	H · 1 Wasserstoff	
----	-------------------------	--

Metall

Halbleiter

Nichtmetall

künstlich

16 ← Nummer der Gruppe nach IUPAC

VI ← Hauptgruppen-Nummer

Von diesem Element gibt es verschiedene Formen (Oxidationszahlen)

Dargestellt ist die häufigste Form

· S | ← Lewis-Schreibweise mit Elementsymbol und Außenelektronen

16 ← Ordnungszahl (Anzahl der Protonen und der Elektronen im neutralen Atom)

Schwefel ← deutscher Name nach IUPAC

2.	Li · 3 Lithium	Be · 4 Beryllium
----	----------------------	------------------------

3.	Na · 11 Natrium	Mg · 12 Magnesium
----	-----------------------	-------------------------

Nebengruppen											
3 III	4 IV	5 V	6 VI	7 VII	8 VIII	9 VIII	10 VIII	11 I	12 II		

					He 2 Helium
--	--	--	--	--	---------------------

4.	K · 19 Kalium	Ca · 20 Calcium	Sc · 21 Scandium	Ti · 22 Titan	V · 23 Vanadium	Cr · 24 Chrom	Mn · 25 Mangan	Fe · 26 Eisen	Co · 27 Kobalt	Ni · 28 Nickel	Cu · 29 Kupfer	Zn · 30 Zink	Ga · 31 Gallium	Ge · 32 Germanium	As · 33 Arsen	Se · 34 Selen	Br · 35 Brom	Kr · 36 Krypton
----	---------------------	-----------------------	------------------------	---------------------	-----------------------	---------------------	----------------------	---------------------	----------------------	----------------------	----------------------	--------------------	-----------------------	-------------------------	---------------------	---------------------	--------------------	-----------------------

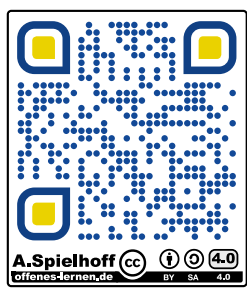
5.	Rb · 37 Rubidium	Sr · 38 Strontium	Y · 39 Yttrium	Zr · 40 Zirkonium	Nb · 41 Niob	Mo · 42 Molybdän	Tc · 43 Technetium	Ru · 44 Ruthenium	Rh · 45 Rhodium	Pd · 46 Palladium	Ag · 47 Silber	Cd · 48 Cadmium	In · 49 Indium	Sn · 50 Zinn	Sb · 51 Antimon	Te · 52 Tellur	I · 53 Iod	Xe · 54 Xenon
----	------------------------	-------------------------	----------------------	-------------------------	--------------------	------------------------	--------------------------	-------------------------	-----------------------	-------------------------	----------------------	-----------------------	----------------------	--------------------	-----------------------	----------------------	------------------	---------------------

6.	Cs · 55 Cäsium	Ba · 56 Barium	Lantheta- noide 57 - 71	Hf · 72 Hafnium	Ta · 73 Tantal	W · 74 Wolfram	Re · 75 Rhenium	Os · 76 Osmium	Ir · 77 Iridium	Pt · 78 Platin	Au · 79 Gold	Hg · 80 Quecksilber	Tl · 81 Thallium	Pb · 82 Blei	Bi · 83 Bismut	Po · 84 Polonium	As · 85 Astat	Rn · 86 Radon
----	----------------------	----------------------	-------------------------------	-----------------------	----------------------	----------------------	-----------------------	----------------------	-----------------------	----------------------	--------------------	---------------------------	------------------------	--------------------	----------------------	------------------------	---------------------	---------------------

7.	Fr · 87 Francium	Ra · 88 Radium	Acti- noide 89 - 103															
----	------------------------	----------------------	----------------------------	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

B · 5 Bor	C · 6 Kohlenstoff	N · 7 Stickstoff	O · 8 Sauerstoff	F · 9 Fluor	Ne · 10 Neon

Al · 13 Aluminium	Si · 14 Silicium	P · 15 Phosphor	S · 16 Schwefel	Cl · 17 Chlor	Ar · 18 Argon



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

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