

Periodensystem der Elemente

1. Gruppe	1. Periode																18. Gruppe	
1	s-Block																2	
H Wasserstoff																	He Helium	
3	4	2. Periode														10		
Li Lithium	Be Beryllium															Ne Neon		
11	12	3. Periode														18		
Na Natrium	Mg Magnesium															Ar Argon		
d-Block																		
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	
K Kalium	Ca Calcium	Sc Scandium	Ti Titan	V Vanadium	Cr Chrom	Mn Mangan	Fe Eisen	Co Cobalt	Ni Nickel	Cu Kupfer	Zn Zink	Ga Gallium	Ge Germanium	As Arsen	Se Selen	Br Brom	Kr Krypton	
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	
Rb Rubidium	Sr Strontium	Y Yttrium	Zr Zirkonium	Nb Niob	Mo Molybdän	Tc Technetium	Ru Ruthenium	Rh Rhodium	Pd Palladium	Ag Silber	Cd Cadmium	In Indium	Sn Zinn	Sb Antimon	Te Tellur	I Jod	Xe Xenon	
55	56	6. Periode																86
Cs Cäsium	Ba Barium																	Rn Radon
87	88	7. Periode																118
Fr Francium	Ra Radium																	Og Oganesson

1,0008
2,20
1s¹
1,-1

1,0008 — atomare Masse in u bzw. g/mol
2,20 — Elektronegativität
1s¹ — Elektronenkonfiguration
1,-1 — Oxidationszahlen in Verbindungen, häufigste Oxidationszahl

H — Elementsymbol

Wasserstoff — Name

f-Block

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



Schomburg

<https://schomburg-chemie.de>