

PERIODENSYSTEM DER ELEMENTE

<http://www.ktf-split.hr/periodni/de/>

GRUPPE	1	2	3										4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18													
PERIODEN	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36				
GRUPPE IUPAC	IA	IIA	IIIB										IVB	VB	VIB		VIIB		VIIIB		IB	IIB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA												
GRUPPE CAS	1	2	3										4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18													
ORDNUNGSZAHL	1	2	3										4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18													
ELEMENTSYMBOL	H	Be	B										Ne	Ar	Kr	Xe	Rn																							
NAME DES ELEMENTES	WASSERSTOFF	BERYLLIUM	BOR										NEON	ARGON	KRYPTON	XENON	RADON																							
1	1.0079																																							
2	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne																						
3	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar																						
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr																						
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe																						
6	Cs	Ba	La-Lu Lanthaniden	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn																						
7	Fr	Ra	Ac-Lr Actiniden	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Uun	Uuu	Uub																												

RELATIVE ATOMMASSE (A)

GRUPPE IUPAC

GRUPPE CAS

ORDNUNGSZAHL

ELEMENTSYMBOL

NAME DES ELEMENTES

ZUSTAND (25 °C; 101 kPa)
 Ne - gasförmig Fe - fest
 Ga - flüssig Tc - künstliche

Metalle Halbmetalle Nichtmetalle

1 Alkalimetalle 16 Chalkogene
 2 Erdalkalimetalle 17 Halogene
 Uebergangselemente 18 Edelgase

Lanthaniden Actiniden

LANTHANIDEN

57 138.91	58 140.12	59 140.91	60 144.24	61 (145)	62 150.36	63 151.96	64 157.25	65 158.93	66 162.50	67 164.93	68 167.26	69 168.93	70 173.04	71 174.97
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
LANTHAN	CER	PRASEODYM	NEODYM	PROMETHIUM	SAMARIUM	EUROPIUM	GADOLINIUM	TERBIUM	DYSPROSIUM	HOLMIUM	ERBIUM	THULIUM	YTTTERBIUM	LUTETIUM

ACTINIDEN

89 (227)	90 232.04	91 231.04	92 238.03	93 (237)	94 (244)	95 (243)	96 (247)	97 (247)	98 (251)	99 (252)	100 (257)	101 (258)	102 (259)	103 (262)
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
ACTINIUM	THORIUM	PROTACTINIUM	URAN	NEPTUNIUM	PLUTONIUM	AMERICIUM	CURIUM	BERKELIUM	CALIFORNIUM	EINSTEINIUM	FERMIUM	MENDELEVIUM	NOBELIUM	LAWRENCIUM

(1) Pure Appl. Chem., 73, No. 4, 667-683 (2001)
 Die relative atommasse wird auf fünf Stellen angezeigt. Für Elemente ohne stabile Isotope ist die Atommasse des stabilsten Isotops in Klammern gezeigt.
 Drei dieser Elemente (Th, Pa und U) spielen eine bedeutende Rolle aufgrund ihrer Häufigkeit in der Erdkruste und ihre Atomgewichte und werden deshalb aufgelistet.