

Gruppe 1 (I)	Gruppe 2 (II)
1 WASSERSTOFF H 1.008 1	

Periodensystem der Elemente

Die relativen Atommassen, auf vier Dezimalstellen genau angegeben, sind die vom Committee on Teaching of Chemistry der International Union of Pure and Applied Chemistry (IUPAC) gebilligten Werte.

3 LITHIUM Li 6.941 2.1	4 BERYLLIUM Be 9.012 2.2
11 NATRIUM Na 22.99 2.8.1	12 MAGNESIUM Mg 24.31 2.8.2

Gruppe 3 Gruppe 4 Gruppe 5 Gruppe 6 Gruppe 7 Gruppe 8 Gruppe 9

19 KALIUM K 39.10 2.8.8.1	20 CALCIUM Ca 40.08 2.8.8.2	21 SCANDIUM Sc 44.96 2.8.9.2	22 TITAN Ti 47.87 2.8.10.2	23 VANADIUM V 50.94 2.8.11.2	24 CHROM Cr 52.00 2.8.13.1	25 MANGAN Mn 54.94 2.8.13.2	26 EISEN Fe 55.85 2.8.14.2	27 COBALT Co 58.93 2.8.15.2
37 RUBIDIUM Rb 85.47 2.8.18.8.1	38 STRONTIUM Sr 87.62 2.8.18.8.2	39 YTRIUM Y 88.91 2.8.18.9.2	40 ZIRCONIUM Zr 91.22 2.8.18.10.2	41 NIOB Nb 92.91 2.8.18.12.1	42 MOLYBDÄN Mo 95.94 2.8.18.13.1	43 TECHNETIUM Tc [98.91] 2.8.18.13.2	44 RUTHENIUM Ru 101.1 2.8.18.15.1	45 RHODIUM Rh 102.9 2.8.18.16.1
55 CAESIUM Cs 132.9 2.8.18.18.8.1	56 BARIUM Ba 137.3 2.8.18.18.8.2	57-71 LANTHANIDEN	72 HAFNIUM Hf 178.5 2.8.18.32.10.2	73 TANTAL Ta 180.9 2.8.18.32.11.2	74 WOLFRAM W 183.8 2.8.18.32.12.2	75 RHENIUM Re 186.2 2.8.18.32.13.2	76 OSMIUM Os 190.2 2.8.18.32.14.1	77 IRIDIUM Ir 192.2 2.8.18.32.15.2
87 FRANCIUM Fr [223.0] 2.8.18.32.18.8.1	88 RADIUM Ra [226.0] 2.8.18.32.18.8.2	89-103 ACTINIDEN	104 RUTHERFORDIUM Rf [261.1]	105 DUBNIUM Db [262.1]	106 SEABORGIUM Sg [263.1]	107 BOHRIUM Bh [264.1]	108 HASSIUM Hs [265.1]	109 MEITNERIUM Mt [268]

LANTHANIDEN

57 LANTHAN La 138.9 2.8.18.18.9.2	58 CER Ce 140.1 2.8.18.19.9.2	59 PRASEODYM Pr 140.9 2.8.18.21.8.2	60 NEODYM Nd 144.2 2.8.18.22.8.2	61 PROMETHIUM Pm [146.9] 2.8.18.23.8.2	62 SAMARIUM Sm 150.4 2.8.18.24.8.2
--	--	--	---	---	---

Legende

Ordnungszahl
Name
Symbol
Relat. Atommasse
Elektronen- Konfiguration

ACTINIDEN

89 ACTINIUM Ac [227.0] 2.8.18.32.18.9.2	90 THORIUM Th 232.0 2.8.18.32.18.10.2	91 PROTACTINIUM Pa 231.0 2.8.18.32.20.9.2	92 URAN U 238.0 2.8.18.32.21.9.2	93 NEPTUNIUM Np [237.0] 2.8.18.32.22.9.2	94 PLUTONIUM Pu [239.1] 2.8.18.32.24.8.2
--	--	--	---	---	---

			Gruppe 13 (III)	Gruppe 14 (IV)	Gruppe 15 (V)	Gruppe 16 (VI)	Gruppe 17 (VII)	Gruppe 18
								2 HELIUM He 4.003 2
			5 BOR B 10.81 2.3	6 KOHLENSTOFF C 12.01 2.4	7 STICKSTOFF N 14.01 2.5	8 SAUERSTOFF O 16.00 2.6	9 FLUOR F 19.00 2.7	10 NEON Ne 20.18 2.8
			13 ALUMINIUM Al 26.98 2.8.3	14 SILICIUM Si 28.09 2.8.4	15 PHOSPHOR P 30.97 2.8.5	16 SCHWEFEL S 32.07 2.8.6	17 CHLOR Cl 35.45 2.8.7	18 ARGON Ar 39.95 2.8.8
Gruppe 10	Gruppe 11	Gruppe 12						
28 NICKEL Ni 58.69 2.8.16.2	29 KUPFER Cu 63.55 2.8.18.1	30 ZINK Zn 65.39 2.8.18.2	31 GALLIUM Ga 69.72 2.8.18.3	32 GERMANIUM Ge 72.61 2.8.18.4	33 ARSEN As 74.92 2.8.18.5	34 SELEN Se 78.96 2.8.18.6	35 BROM Br 79.90 2.8.18.7	36 KRYPTON Kr 83.80 2.8.18.8
46 PALLADIUM Pd 106.4 2.8.18.18	47 SILBER Ag 107.9 2.8.18.18.1	48 CADMIUM Cd 112.4 2.8.18.18.2	49 INDIUM In 114.8 2.8.18.18.3	50 ZINN Sn 118.7 2.8.18.18.4	51 ANTIMON Sb 121.8 2.8.18.18.5	52 TELLUR Te 127.6 2.8.18.18.6	53 IOD I 126.9 2.8.18.18.7	54 XENON Xe 131.3 2.8.18.18.8
78 PLATIN Pt 195.1 2.8.18.32.17.1	79 GOLD Au 197.0 2.8.18.32.18.1	80 QUECKSILBER Hg 200.6 2.8.18.32.18.2	81 THALLIUM Tl 204.4 2.8.18.32.18.3	82 BLEI Pb 207.2 2.8.18.32.18.4	83 BISMUT Bi 209.0 2.8.18.32.18.5	84 POLONIUM Po [210.0] 2.8.18.32.18.6	85 ASTAT At [210.0] 2.8.18.32.18.7	86 RADON Rn [222.0] 2.8.18.32.18.8
63 EUROPIUM Eu 152.0 2.8.18.25.8.2	64 GADOLINIUM Gd 157.3 2.8.18.25.9.2	65 TERBIUM Tb 158.9 2.8.18.27.8.2	66 DYSPROSIUM Dy 162.5 2.8.18.28.8.2	67 HOLMIUM Ho 164.9 2.8.18.29.8.2	68 ERBIUM Er 167.3 2.8.18.30.8.2	69 THULIUM Tm 168.9 2.8.18.31.8.2	70 YTTERBIUM Yb 173.0 2.8.18.32.8.2	71 LUTETIUM Lu 175.0 2.8.18.32.9.2
95 AMERICIUM Am [241.1] 2.8.18.32.25.8.2	96 CURIUM Cm [244.1] 2.8.18.32.25.9.2	97 BERKELIUM Bk [249.1] 2.8.18.32.26.9.2	98 CALIFORNIUM Cf [252.1] 2.8.18.32.28.8.2	99 EINSTEINIUM Es [252.1] 2.8.18.32.29.8.2	100 FERMIUM Fm [257.1] 2.8.18.32.30.8.2	101 MENDELEVIUM Md [258.1] 2.8.18.32.31.8.2	102 NOBELIUM No [259.1] 2.8.18.32.32.8.2	103 LAWRENCIUM Lr [262.1] 2.8.18.32.32.9.2

Die Werte in Klammern geben die Massenzahl des häufigsten Isotops an. Die relativen Atommassen von Np und Tc sind für deren technisch wichtige künstliche Isotope ²³⁷Np und ⁹⁹Tc angegeben.