

Das Periodensystem der Elemente

Perioden	Hauptgruppen												Hauptgruppen						
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	VIII	VIII	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII	
K-Schale	1,0 H																	4,0 He	
L-Schale	6,9 Li	9,0 Be												10,8 B	12,0 C	14,0 N	16,0 O	19,0 F	20,2 Ne
M-Schale	23,0 Na	24,3 Mg	Nebengruppen (Übergangselemente)										27,0 Al	28,1 Si	31,0 P	32,1 S	35,5 Cl	39,9 Ar	
N-Schale	39,1 K	40,1 Ca	45,0 Sc	47,9 Ti	50,9 V	52,0 Cr	54,9 Mn	55,8 Fe	58,9 Co	58,7 Ni	63,5 Cu	65,4 Zn	69,7 Ga	72,6 Ge	74,9 As	79,0 Se	79,9 Br	83,8 Kr	
O-Schale	85,5 Rb	87,6 Sr	88,9 Y	91,2 Zr	92,9 Nb	95,9 Mo	(98,6) Tc	101,1 Ru	102,9 Rh	106,4 Pd	107,9 Ag	112,4 Cd	114,8 In	118,7 Sn	121,8 Sb	127,6 Te	126,9 I	131,3 Xe	
P-Schale	132,9 Cs	137,3 Ba	57 bis 71	178,5 Hf	180,9 Ta	183,9 W	186,2 Re	190,2 Os	192,2 Ir	195,1 Pt	197,0 Au	200,6 Hg	204,4 Tl	207,2 Pb	209,0 Bi	(209) Po	(210) At	(222) Rn	
Q-Schale	(223) Fr	226,0 Ra	89 bis 103	(261) Rf	(262) Ha	(263) Unh	(264) Uns	(265) Uno	(266) Une										

Atommasse in u ——— 27,0

Elementsymbol ——— **Al**

Ordnungszahl (Protonenzahl) ——— 13

Eine eingeklammerte Atommasse gibt die Masse des langlebigsten Isotops des Elements an. Aggregatzustände bei Normbedingungen: schwarze Elementsymbole = fest, rote = gasförmig, blaue = flüssig.

Elemente der Lanthanreihe	138,9 La	140,1 Ce	140,9 Pr	144,2 Nd	(145) Pm	150,4 Sm	152,0 Eu	157,3 Gd	158,9 Tb	162,5 Dy	164,9 Ho	167,3 Er	168,9 Tm	173,0 Yb	175,0 Lu
Elemente der Actiniumreihe	227,0 Ac	232,0 Th	231,0 Pa	238,0 U	237,0 Np	(244) Pu	(243) Am	(247) Cm	(247) Bk	(251) Cf	(254) Es	(257) Fm	(258) Md	(259) No	(260) Lr