



Periodensystem der Elemente

www.gieselab.de / © Prof. Dr. M. Giese

Periodensystem der Elemente																		2	
1 H 1,01																	He 4,00		
3 Li 6,94	4 Be 9,01	fest flüssig gasförmig		Alkalimetalle Erdalkalimetalle Übergangsmetalle Lanthanoide Actinoide		Metalle Halbmetalle Nichtmetalle Halogenide Edelgase		5 B 10,81	6 C 12,01	7 N 14,01	8 O 16,00	9 F 19,00	10 Ne 20,18						
11 Na 22,99	12 Mg 24,31	[...] langlebigstes Isotop * radioaktiv ** künstliches Isotop												13 Al 26,98	14 Si 28,09	15 P 30,97	16 S 32,07	17 Cl 35,43	18 Ar 39,95
19 K 39,10	20 Ca 40,08	21 Sc 44,96	22 Ti 47,87	23 V 50,94	24 Cr 52,00	25 Mn 54,94	26 Fe 55,85	27 Co 58,93	28 Ni 58,69	29 Cu 63,55	30 Zn 65,38	31 Ga 69,72	32 Ge 72,64	33 As 74,92	34 Se 78,96	35 Br 79,90	36 Kr 83,80		
37 Rb 85,47	38 Sr 87,62	39 Y 88,91	40 Zr 91,22	41 Nb 92,91	42 Mo 95,95	43 Tc* 98,90	44 Ru 101,1	45 Rh 102,9	46 Pd 106,42	47 Ag 107,9	48 Cd 112,4	49 In 114,8	50 Sn 118,7	51 Sb 121,8	52 Te 127,6	53 I 126,9	54 Xe 131,3		
55 Cs 132,9	56 Ba 137,3	La-Lu	72 Hf 178,5	73 Ta 180,9	74 W 183,8	75 Re 186,2	76 Os 190,2	77 Ir 192,2	78 Pt 195,1	79 Au 197,0	80 Hg 200,6	81 Tl 204,4	82 Pb 207,2	83 Bi 209,0	84 Po* [209]	85 At* [210]	86 Rn [222]		
87 Fr* [223]	88 Ra* [226]	Ac-Lr	104 Rf** [261]	105 Db** [262]	106 Sg** [266]	107 Bh** [264]	108 Hs** [277]	109 Mt** [268]	110 Ds [281]	111 Rg** [280]	112 Cn** [277]	113 Uut** [287]	114 Fl** [289]	115 Uup** [292]	116 Lv** [293]				
Lanthanoide			57 La 138,9	58 Ce 140,1	59 Pr 140,9	60 Nd 144,2	61 Pm* [145]	62 Sm 150,4	63 Eu 152,0	64 Gd 157,3	65 Tb 158,9	66 Dy 162,5	67 Ho 164,9	68 Er 167,3	69 Tm 168,9	70 Yb 173,0	71 Lu 175,0		
Actinoide			89 Ac [227]	90 Th* 232,0	91 Pa* 231,0	92 U* 238,0	93 Np* [237]	94 Pu* [244]	95 Am** [243]	96 Cm** [247]	97 Bk** [247]	98 Cf** [251]	99 Es** [252]	100 Fm** [257]	101 Md** [258]	102 No** [259]	103 Lr** [262]		