

Siebenter Bericht der Deutschen Atomgewichts-Kommission.

In der Zeit vom Dezember 1925 bis Ende November 1926 veröffentlichte Abhandlungen.

1927. Praktische Atomgewichte.

Ag	Silber	107,88	Mn	Mangan	54,93
Al	Aluminium	26,97	Mo	Molybdän	96,0
Ar	Argon	39,88	N	Stickstoff	14,008
As	Arsen	74,96	Na	Natrium	23,00
Au	Gold	197,2	Nb	Niobium	93,5
B	Bor	10,82	Nd	Neodym	144,3
Ba	Barium	137,4	Ne	Neon	20,2
Be	Beryllium	9,02	Ni	Nickel	58,68
Bi	Wismut	209,0	O	Sauerstoff	16,000
Br	Brom	79,92	Os	Osmium	190,9
C	Kohlenstoff	12,00	P	Phosphor	31,04
Ca	Calcium	40,07	Pb	Blei	207,2
Cd	Cadmium	112,4	Pd	Palladium	106,7
Ce	Cerium	140,2	Pr	Praseodym	140,9
Cl	Chlor	35,46	Pt	Platin	195,2
Co	Kobalt	58,97	Ra	Radium	226,0
Cp	Cassiopeium	175,0	Rb	Rubidium	85,5
Cr	Chrom	52,01	Rh	Rhodium	102,9
Cs	Cäsium	132,8	Ru	Ruthenium	101,7
Cu	Kupfer	63,57	S	Schwefel	32,07
Dy	Dysprosium	162,5	Sb	Antimon	121,8
Em	Emanation	222	Sc	Scandium	45,10
Er	Erbium	167,7	Se	Selen	79,2
Eu	Europium	152,0	Si	Silicium	28,06
F	Fluor	19,00	Sm	Samarium	150,4
Fe	Eisen	55,84	Sn	Zinn	118,7
Ga	Gallium	69,72	Sr	Strontium	87,6
Gd	Gadolinium	157,3	Ta	Tantal	181,5
Ge	Germanium	72,60	Tb	Terbium	159,2
H	Wasserstoff	1,008	Te	Tellur	127,5
He	Helium	4,00	Th	Thorium	232,1
Hf	Hafnium	178,6	Ti	Titan	48,1
Hg	Quecksilber	200,6	Tl	Thallium	204,4
Ho	Holmium	163,5	Tu	Thulium	169,4
In	Indium	114,8	U	Uran	238,2
Ir	Iridium	193,1	V	Vanadium	51,0
J	Jod	126,92	W	Wolfram	184,0
K	Kalium	39,10	X	Xenon	130,2
Kr	Krypton	82,9	Y	Yttrium	89,0
La	Lanthan	138,9	Yb	Ytterbium	173,5
Li	Lithium	6,94	Zn	Zink	65,37
Mg	Magnesium	24,32	Zr	Zirkonium	91,2

Isotopen-Tabelle der gewöhnlichen chemischen Elemente,
soweit bisher bekannt.

Ord- nungs- zahl	Symbol	Element	Praktisch. At.-Gew.	Anzahl der Atom- arten	Einzel-At.-Gewicht ¹⁾
1	H	Wasserstoff	1,008	1	1,008
2	He	Helium	4,00	1	4
3	Li	Lithium	6,94	2	6 b, 7 a
4	Be	Beryllium	9,02	1	9
5	B	Bor	10,82	2	10 b, 11 a
6	C	Kohlenstoff	12,00	1	12

¹⁾ Die Buchstaben-Indices geben nach Aston die relative Beteiligung der betreffenden Atomart in dem Misch-Element an (a = stärkste, b = schwächere Komponente usw.). Die eingeklammerten Zahlen sind zweifelhafte Werte, die nur der Vollständigkeit halber mit angeführt sind.

M. Bodenstein, O. Hahn, O. Höning Schmidt (Vors.), R. C. Meyer.

Ord- nungs- zahl	Symbol	Element	Praktisch. At.-Gew.	Anzahl der Atom- arten	Einzel-At.-Gewicht
7	N	Stickstoff	14,008	1	14
8	O	Sauerstoff	16,000	1	16
9	F	Fluor	19,00	1	19
10	Ne	Neon	20,2	2 (3)	20 a, (21), 22 b
11	Na	Natrium	23,00	1	23
12	Mg	Magnesium	24,32	3	24 a, 25 b, 26 c
13	Al	Aluminium	26,97	1	27
14	Si	Silicium	28,06	3	28 a, 29 b, 30 c
15	P	Phosphor	31,04	1	31
16	S	Schwefel	32,07	3	32 a, 33 c 34 b
17	Cl	Chlor	35,46	2	35 a, 37 b
18	Ar	Argon	39,88	2	36 b, 40 a
19	K	Kalium	39,10	2	39 a, 41 b
20	Ca	Calcium	40,07	2	40 a, 44 b
21	Sc	Scandium	45,10	1	45
22	Ti	Titan	48,1	1 (2)	48 (50)
23	V	Vanadium	51,0	1	51
24	Cr	Chrom	52,01	1	52
25	Mn	Mangan	54,93	1	55
26	Fe	Eisen	55,84	2	54 b, 56 a
27	Co	Kobalt	58,97	1	59
28	Ni	Nickel	58,68	2	58 a, 60 b
29	Cu	Kupfer	63,57	2	63 a, 65 b
30	Zn	Zink	65,37	4	64 a, 66 b, 68 c, 70 d
31	Ga	Gallium	69,72	2	69 a, 71 b
32	Ge	Germanium	72,60	3	70 c, 72 b, 74 a
33	As	Arsen	74,96	1	75
34	Se	Selen	79,2	6	74 f, 76 c, 77 e, 78 b, 80 a, 82 d
35	Br	Brom	79,92	2	79 a, 81 b
36	Kr	Krypton	82,9	6	78 f, 80 e, 82 c, 83 d, 84 a, 86 b
37	Rb	Rubidium	85,5	2	85 a, 87 b
38	Sr	Strontium	87,6	2	86 b, 88 a
39	Y	Yttrium	89,0	1	89
40	Zr	Zirkonium	91,2	3 (4)	90 a, 92 c, 94 b, (96)
47	Ag	Silber	107,88	2	107 a, 109 b
48	Cd	Cadmium	112,4	6	110 c, 111 e, 112 b, 113 d, 114 a, 116 f
49	In	Indium	114,8	1	115
50	Sn	Zinn	118,7	7 (8)	116 c, 117 f, 118 b, 119 e, 120 a, (121), 122 g, 124 d
51	Sb	Antimon	121,8	2	121 a, 123 b
52	Te	Tellur	127,5	3	126 b, 128 a, 130 a
53	J	Jod	126,92	1	127
54	X	Xenon	130,2	9	124, 126, 128, 129 a, 130, 131 c, 132 b, 134 d, 136 e
55	Cs	Cäsium	132,8	1	133
56	Ba	Barium	137,4	1 (2)	(136), 138 a
57	La	Lanthan	138,9	1	139
58	Ce	Cerium	140,2	2	140 a, 142 b
59	Pr	Praseodym	140,9	1	141
60	Nd	Neodym	144,3	3 (4)	142, 144, (145), 146
80	Hg	Quecksilber	200,6	6	198 d, 199 c, 200 b, 201 e, 202 a, 204 f
83	Bi	Wismut	209,0	1	209

Tabelle der bisher festgestellten isobaren Atomarten
inaktiver Elemente.

Ar ₄₀	Zn ₇₀	Ge ₇₄	Se ₇₈	Se ₈₀	Se ₈₂	Kr ₈₆	Cd ₁₁₆
Ca ₄₀	Ge ₇₀	Se ₇₄	Kr ₇₈	Kr ₈₀	Kr ₈₂	Sr ₈₆	Sn ₁₁₆
Sn ₍₁₂₁₎	Sn ₁₂₄	Te ₁₂₆	Te ₁₂₈	Te ₁₃₀	X ₁₃₆	Ce ₁₄₂	
Sb ₁₂₁	X ₁₂₄	X ₁₂₆	X ₁₂₈	X ₁₃₀	Ba ₍₁₃₆₎	Nd ₁₄₂	

Patentberichte über chemisch-technische Apparate.

I. Wärme- und Kraftwirtschaft.

5. Kältemaschinen, Kühlanlagen.

Mannesmann Kälte-Industrie A.-G., Berlin. Selbsttätige
Schalteinrichtung von Absorptionskältemaschinen mit periodi-

schem Betriebe. Die Erfindung schafft einen Membranausschalter, dessen wesentliche und der Einstellung bedürftige Teile bereits in der Fabrik mit dem Kälteapparat fest und endgültig zusammengebaut, erprobt und eingestellt werden können, während jene Teile, die der besonderen Beheizungsart angepaßt