Anhang.

Tabelle I.

Atomgewichte, Äquivalentgewichte und elektrochemische Äquivalente.

Element	Atomgewicht	Valenz	Äquivalent-Gewicht	Elektrochem. Äquivalent pro 1 Sek. Amp. mg	Elektrochem. Äquivalent pro 1 Amp. Stunde g
Al	27·11	3	9·03	0·0935	0·3377
Sb	119·9	3	39·97	0·4154	1·494
As	75·1	3	25	0·260	0·936
Pb	206·91	2	103·45	0·071	3·852
Br	79·96	1	79·96	0·829	2·984
Ca	40·01	2	20	0·207	0·746
Cl	35·46	1	35·46	0·367	1·322
Cr	52·14	2	26·07	0·273	0·982
Cr	52·14	3	17·38	0·182	0·655
Fe	56·02	2	28	0·290	1·045
Fe	56·02	3	18·67	0·193	0·696
Fl	19·1	1	19·1	0·199	0·716
Au	197·2	3	65·7	0·681	2·452
J	126·86	1	126·86	1·313	4·747
Cd	112·0	2	56	0·580	2·087
K	89·12	1	39·12	0·405	1·459
Co	59·6	2	29·8	0·305	1·097
Co	59·6	3	19·8	0·203	0·732
C	12	4	3	0·03113	0·112
Cu	63·60	1	63·6	0·656	2·362
Cu	63·60	2	31·8	0·3289	1·184
Li	7·03	1	7·03	0·0730	0·263
Mg	24·36	2	12·18	0·126	0·454
Mn	54·94	2	27·47	0·284	1·022
Mn	54·94	3	18·31	0·190	0·684
Na	23·05	1	23·05	0·239	0·860
Ni	58·9	2	29·45	0·304	1·094
Ni	58·9	3	19·9	0·202	0·727
P	31·03	3	10·34	0·1074	0·387
Pt	194·8	4	48·7	0·504	1·814
Hg	200·3	1	200·3	2·075	7·470
Hg	200·3	2	100·01	1·037	3·733
O	16·00	2	8	0·08308	0·299

Element	Atomgewicht	Valenz	Äquivalent-Gewicht	Elektrochem. Äquivalent pro 1 Sek. Amp. mg	Elektrochem. Äquivalent pro 1 Amp. Stunde g
S	32·06	2	16·03	0·166	0·598
Se	79·07	2	39·53	0·411	1·480
Ag	107·92	1	107·92	1·118	4·025
Si	28·38	4	7·08	0·0736	0·2649
N	14·04	3	4·68	0·0485	0·175
Ti	48·1	4	12·02	0·102	0·450
H	1·008	1	1·008	0·104	0·037
Bi	208·9	4	52·25	0·541	1·948
Zn	65·41	2	32·7	0·339	1·220
Sn	119·10	4	29·8	0·309	1·112

Tabelle II.

Tabelle für die Wheatstone'sche Brücke.[1]

Zur Berechnung des Verhältnisses $\frac{a}{b}$ für einen 1 m langen Draht.

$\frac{a}{1-a}$ von $a = 0·001$ bis $0·999$.

a	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
00	0·0000	0010	0020	0030	0040	0050	0060	0071	0081	0091
01	0101	0111	0122	0132	0142	0152	0163	0173	0183	0194
02	0204	0215	0225	0235	0246	0256	0267	0278	0288	0299
03	0309	0320	0331	0341	0352	0363	0373	0384	0395	0406
04	0417	0428	0438	0449	0460	0471	0482	0493	0504	0515
05	0526	0537	0549	0560	0571	0582	0593	0605	0616	0627
06	0638	0650	0661	0672	0684	0695	0707	0718	0730	0741
07	0753	0764	0776	0788	0799	0811	0823	0834	0846	0858
08	0870	0881	0893	0905	0917	0929	0941	0953	0965	0977
09	0989	1001	1013	1025	1038	1050	1062	1074	1087	1099
10	0·1111	1124	1136	1148	1161	1173	1186	1198	1211	1223
11	1236	1249	1261	1274	1287	1299	1312	1325	1338	1351
12	1364	1377	1390	1403	1416	1429	1442	1455	1468	1481
13	1494	1508	1521	1534	1547	1561	1574	1588	1601	1614
14	1628	1641	1655	1669	1682	1696	1710	1723	1737	1751
15	1765	1779	1793	1806	1820	1834	1848	1862	1877	1891
16	1905	1919	1933	1947	1962	1976	1990	2005	2019	2034
17	0·2048	2063	2077	2092	2107	2121	2136	2151	2166	2180
18	2195	2210	2225	2240	2255	2270	2285	2300	2315	2331
19	2346	2361	2376	2392	2407	2422	2438	2453	2469	2484

[1] Aus: Ostwald, Hand- und Hilfsbuch zur Ausführung physicochemischer Messungen.

a	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
20	2500	2516	2531	2547	2563	2579	2595	2610	2626	2642
21	2658	2674	2690	2707	2723	2739	2755	2771	2788	2804
22	2821	2837	2854	2870	2887	2903	2920	2937	2953	2970
23	2987	3004	3021	3038	3055	3072	3089	3106	3123	3141
24	0·3158	3175	3193	3210	3228	3245	3263	3280	3298	3316
25	3333	3351	3369	3387	3405	3423	3441	3459	3477	3495
26	3514	3532	3550	3569	3587	3605	3624	3643	3661	3680
27	3699	3717	3736	3755	3774	3793	3812	3831	3850	3870
28	3889	3908	3928	3947	3967	3986	4006	4025	4045	4065
29	0·4085	4104	4124	4144	4164	4184	4205	4225	4245	4265
30	4286	4306	4327	4347	4368	4389	4409	4430	4451	4472
31	4493	4514	4535	4556	4577	4599	4620	4641	4663	4684
32	4706	4728	4749	4771	4793	4815	4837	4859	4881	4903
33	4925	4948	4970	4993	5015	5038	5060	5083	5106	5129
34	0·5152	5175	5198	5221	5244	5267	5291	5314	5337	5361
35	5385	5408	5432	5456	5480	5504	5528	5552	5576	5601
36	5625	5650	5674	5699	5723	5748	5773	5798	5823	5848
37	5873	5898	5924	5949	5974	6000	6026	6051	6077	6103
38	0·6129	6155	6181	6208	6234	6260	6287	6313	6340	6367
39	6393	6420	6447	6475	6502	6529	6556	6584	6611	6639
40	6667	6695	6722	6750	6779	6807	6835	6863	6892	6921
41	6949	6978	7007	7036	7065	7094	7123	7153	7182	7212
42	0·7241	7271	7301	7331	7361	7391	7422	7452	7483	7513
43	7544	7575	7606	7637	7668	7699	7731	7762	7794	7825
44	7857	7889	7921	7953	7986	8018	8051	8083	8116	8149
45	0·8182	8215	8248	8282	8315	8349	8382	8416	8450	8484
46	8519	8553	8587	8622	8657	8692	8727	8762	8797	8832
47	8868	8904	8939	8975	9011	9048	9084	9121	9157	9194
48	0·9231	9268	9305	9342	9380	9418	9455	9493	9531	9570
49	9608	9646	9685	9724	9763	9802	9841	9881	9920	9960
50	1·000	1·004	1·008	1·012	1·016	1·020	1·024	1·028	1·033	1·037
51	1·041	1·045	1·049	1·053	1·058	1·062	1·066	1·070	1·075	1·079
52	1·083	1·088	1·092	1·096	1·101	1·105	1·110	1·114	1·119	1·123
53	1·128	1·132	1·137	1·141	1·146	1·151	1·155	1·160	1·165	1·169
54	1·174	1·179	1·183	1·188	1·193	1·198	1·203	1·208	1·212	1·217
55	1·222	1·227	1·232	1·237	1·242	1·247	1·252	1·257	1·262	1·268
56	1·273	1·278	1·283	1·288	1·294	1·299	1·304	1·309	1·315	1·320
57	1·326	1·331	1·336	1·342	1·347	1·353	1·358	1·364	1·370	1·375
58	1·381	1·387	1·392	1·398	1·404	1·410	1·415	1·421	1·427	1·433
59	1·439	1·445	1·451	1·457	1·463	1·469	1·475	1·481	1·488	1·494

a	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
60	1·500	1·506	1·513	1·519	1·525	1·532	1·538	1·545	1·551	1·558
61	1·564	1·571	1·577	1·584	1·591	1·597	1·604	1·611	1·618	1·625
62	1·632	1·639	1·646	1·653	1·660	1·667	1·674	1·681	1·688	1·695
63	1·703	1·710	1·717	1·725	1·732	1·740	1·747	1·755	1·762	1·770
64	1·778	1·786	1·793	1·801	1·809	1·817	1·825	1·833	1·841	1·849
65	1·857	1·865	1·874	1·882	1·890	1·899	1·907	1·915	1·924	1·933
66	1·941	1·950	1·959	1·967	1·976	1·985	1·994	2·003	2·012	2·021
67	2·030	2·040	2·049	2·058	2·067	2·077	2·086	2·096	2·106	2·115
68	2·125	2·135	2·145	2·155	2·165	2·175	2·185	2·195	2·205	2·215
69	2·226	2·236	2·247	2·257	2·268	2·279	2·289	2·300	2·311	2·322
70	2·333	2·344	2·356	2·367	2·378	2·390	2·401	2·413	2·425	2·436
71	2·448	2·460	2·472	2·484	2·497	2·509	2·521	2·534	2·546	2·559
72	2·571	2·584	2·597	2·610	2·623	2·636	2·650	2·663	2·676	2·690
73	2·704	2·717	2·731	2·745	2·759	2·774	2·788	2·802	2·817	2·831
74	2·846	2·861	2·876	2·891	2·906	2·922	2·937	2·953	2·968	2·984
75	3·000	3·016	3·032	3·049	3·065	3·082	3·098	3·115	3·132	3·149
76	3·167	3·184	3·202	3·219	3·237	3·255	3·274	3·292	3·310	3·329
77	3·348	3·367	3·386	3·405	3·425	3·444	3·464	3·484	3·505	3·525
78	3·545	3·566	3·587	3·608	3·630	3·651	3·673	3·695	3·717	3·739
79	3·762	3·785	3·808	3·831	3·854	3·878	3·902	3·926	3·950	3·975
80	4·000	4·025	4·051	4·076	4·102	4·128	4·155	4·181	4·208	4·236
81	4·263	4·291	4·319	4·348	4·376	4·405	4·435	4·465	4·495	4·525
82	4·556	4·587	4·618	4·650	4·682	4·714	4·747	4·780	4·814	4·848
83	4·882	4·917	4·952	4·988	5·024	5·061	5·098	5·135	5·173	5·211
84	5·250	5·289	5·329	5·369	5·410	5·452	5·494	5·536	5·579	5·623
85	5·667	5·711	5·757	5·803	5·849	5·897	5·944	5·993	6·042	6·092
86	6·143	6·194	6·246	6·299	6·353	6·407	6·463	6·519	6·576	6·634
87	6·692	6·752	6·813	6·874	6·937	7·000	7·065	7·130	6·197	7·264
88	7·333	7·403	7·475	7·547	7·621	7·696	7·772	7·850	7·929	8·009
89	8·091	8·174	8·259	8·346	8·434	8·524	8·615	8·709	8·804	8·901
90	9·000	9·101	9·204	9·309	9·417	9·526	9·638	9·753	9·870	9·989
91	10·11	10·33	10·36	10·49	10·63	10·77	10·90	11·05	11·20	11·35
92	11·50	11·66	11·82	11·99	12·16	12·33	12·51	12·70	12·89	13·08
93	13·29	13·49	13·71	13·93	14·15	14·38	14·63	14·87	15·13	15·39
94	15·67	15·95	16·24	16·54	16·86	17·18	17·52	17·87	18·23	18·61
95	19·00	19·41	19·83	20·28	20·74	21·22	21·73	22·26	22·81	23·39
96	24·00	24·64	25·32	26·03	26·78	27·57	28·41	29·30	30·25	31·26
97	32·33	33·48	34·71	36·04	37·46	39·00	40·67	42·48	44·45	46·62
98	49·00	51·6	54·6	57·8	61·5	65·7	70·4	75·9	82·3	89·9
99	99·0	110	124	142	166	199	249	332	499	999

Tabelle III.

Ionen-Beweglichkeiten in wässriger Lösung bei 18°.[1]

Die Summe der Beweglichkeiten des Kations und des Anions giebt nahe das Äquivalent-Leitvermögen bei der betreffenden Konzentration.

Elektrolyte aus 1- und 1- oder 1- und 2-wertigen Ionen.

1000η (m)	K	Na	Li	NH_4	Ag	$\frac{1}{2}$Ba	$\frac{1}{2}$Sr	$\frac{1}{2}$Ca	$\frac{1}{2}$Mg	$\frac{1}{2}$Zn	H	$\frac{1}{1000}\varphi$ (v)
0	65·3	44·4	35·5	64·2	55·7	57·3	54·0	53·0	49	47·5	318	∞
0·0001	64·7	43·8	34·9	63·6	55·4	55·0	51·7	50·6	47	45·1	316	*10000*
0·0002	64·4	43·6	34·7	63·4	55·1	54·3	51·0	50·0	46	44·5	316	*5000*
0·0005	64·1	43·3	34·4	63·0	54·9	53·3	50·0	48·9	45	43·5	315	*2000*
0·001	63·7	42·9	34·0	62·7	54·7	52·2	48·9	47·8	43	42·3	314	*1000*
0·002	63·2	42·4	33·5	62·2	54·2	50·7	47·4	46·4	42	40·9	313	*500*
0·005	62·3	41·4	32·6	61·2	53·2	48·2	44·9	43·9	40	38·4	311	*200*
0·01	61·3	40·5	31·6	60·2	51·9	45·7	42·4	41·4	37	35·9	310	*100*
0·02	60·0	39·2	30·3	59·0	50·0	42·7	39·4	38·3	34	32·9	307	*50*
0·03	59·2	38·3	29·4	58·1	48·6	40·5	37·2	36·1	32	30·7	305	*33⅓*
0·05	57·9	37·0	28·2	56·8	46·6	37·7	34·4	33·4	29	27·9	302	*20*
0·1	55·8	35·0	26·1	54·8	43·3	33·8	30·5	29·4	25	24·0	296	*10*

1000η (m)	Cl	J	NO_3	ClO_3	$C_2H_3O_2$	$\frac{1}{2}SO_4$*	$\frac{1}{2}C_2O_4$	$\frac{1}{2}CO_3$	OH
0	65·9	66·7	60·8	56·2	33·7	69·7	63	—	174
0·0001	65·3	66·1	60·2	55·5	33·1	67·2	61	—	172
0·0002	65·1	65·9	60·0	55·2	33·0	66·6	60	—	172
0·0005	64·8	65·5	59·6	54·6	32·8	65·4	59	—	171
0·001	64·4	65·1	59·3	54·1	32·6	64·0	58	69	171
0·002	63·9	64·6	58·8	53·4	32·4	62·3	56	66	170
0·005	63·0	63·7	57·8	52·4	31·6	59·2	54	60	168
0·01	62·0	62·7	56·8	51·3	30·8	56·1	51	55	167
0·02	60·7	61·5	55·6	49·7	29·8	52·3	48	50	165
0·03	59·8	60·6	54·7	48·4	29·0	49·7	46	47	163
0·05	58·6	59·3	53·4	46·4	28·0	46·1	43	43	161
0·1	56·5	57·3	51·4	43·2	26·4	41·9	39	38	157

Ferner ist ungefähr die Beweglichkeit

Br = Cl + 1
Fl = Cl − 20
BrO_3 = Cl − 19
JO_3 = Cl − 29
ClO_4 = Cl − 1
JO_4 = Cl − 17.

* Das Leitvermögen v. H_2SO_4 ist nicht aus diesen Zahlen zu berechnen.

[1] Nach Kohlrausch u. Holborn, Leitvermögen der Elektrolyte.

Tabelle

Leitvermögen von Normalflüssigkeiten zur

Nach Kohlrausch, Holborn und Dieselhorst.

t	H_2SO_4 (max.)		$MgSO_4$ (max.)		NaCl (gesättigt)		KCl normal	
	$\varkappa$		$\varkappa$		$\varkappa$		$\varkappa$	
0°	0·5184	120	0·02877	102	0·1345	41	0·06541	172
1	5304	121	2979	104	1386	41	06713	173
2	5425	122	3083	105	1427	42	06886	175
3	5547	122	3188	106	1469	43	07061	176
4	5669		3294		1512		07237	
5	5792	123	3402	108	1555	43	07414	177
6	5915	123	3512	110	1599	44	07593	179
7	6038	123	3623	111	1643	44	07773	180
8	6161	123	3735	112	1688	45	07954	181
9	6285	124	3849	114	1734	46	08136	182
10	6408	123	3963	114	1779	45	08319	183
11	6532	124	4079	116	1826	47	08504	185
12	6656	124	4197	118	1872	46	08689	185
13	6780	124	4315	118	1919	47	08876	187
14	6904	124	4434	119	1966	47	09063	187
15	7028	124	4555	121	2014	47	09252	189
16	7151	123	4676	121	2062	48	09441	189
17	7275	124	4799	123	2111	48	09631	190
18	7398	123	4922	123	2160	49	09822	191
19	7522	124	5046	124	2209	49	10014	192
20	7645	123	5171	125	2259	49	10207	193
21	7768	123	5297	126	2309	50	10400	193
22	7890	122	5424	127	2360	50	10594	194
23	8013	123	5551	127	2411	51	10789	195
24	8135	122	5679	128	2462	51	10984	195
25	8257	122	5808	129	2513	51	11180	196
26	8378	121	5937	129	2565	52	11377	197
27	8499	121	6067	130	2616	51	0·11574	197
28	8620	121	6197	130	2669	53		
29	8740	120	6328	131	2721	52		
30°	0·8860	120	0·06459	131	0·2774	53		

IV.

Bestimmung der Widerstands-Kapazität von Gefäßen.

Wied. Ann. **64**, S. 440 und 451. 1898.

KCl $^1/_{10}$ normal		KCl $^1/_{50}$ normal		KCl $^1/_{100}$ normal	
$\varkappa$		$\varkappa$		$\varkappa$	
0·00715	21	0·001521	45	0·000776	24
0736	21	1566	46	0800	24
0757	22	1612	47	0824	24
0779	21	1659	46	0848	24
0800		1705		0872	
0822	22	1752	47	0896	24
0844	22	1800	48	0921	25
0866	22	1848	48	0945	24
0888	22	1896	48	0970	25
0911	23	1945	49	0995	25
0933	22	1994	49	1020	25
0956	23	2043	49	1045	25
0979	23	2093	50	1070	25
1002	23	2142	49	1095	25
1025	23	2193	51	1121	26
1048	23	2243	50	1147	26
1072	24	2294	51	1173	26
1095	23	2345	51	1199	26
1119	24	2397	52	1225	26
1143	24	2449	52	1251	26
1167	24	2501	52	1278	27
1191	24	2553	52	1305	27
1215	24	2606	53	1332	27
1239	24	2659	53	1359	27
1264	25	2712	53	1386	27
1288	24	2765	53	1413	27
1313	25	2819	54	1441	28
1337	24	2873	54	1468	27
1362	25	2927	54	1496	28
1387	25	2981	54	1524	28
0·01412	25	0·003036	55	0·001552	28

t	$\varkappa$
KCl 21 %, $s_{18/4}$ = 1,14081	
17°	0·2771
18	2817
19°	2864
KNO_3 10 %, $s_{15/4}$ = 1,06418	
16°	0·08048
17	8217
18°	8386
K_2SO_4 10 %, $s_{20/4}$ = 1·08150	
17°	0·08428
18	8602
19°	8776
Gipslösung gesättigt.	
15°	0·001742
16	1791
17	1841
18	1891
19	1940
20	1990
21°	2039

Tabelle V.

Zusammensetzung elektrischer Elemente und ihre elektromotorische Kraft.

System	Elektroden	Flüssigkeit	Elektromotorische Kraft in Volt
1. Grove-Element . .	Platin Amalg. Zink	konz. Salpetersäure verd. Schwefelsäure (1 : 10)	1·96
2. Bunsen-Element .	Retortenkohle Amalg. Zink	konz. Salpetersäure verd. Schwefelsäure (1 : 10)	1·8
3. Daniell-Element .	Kupfer Amalg. Zink	konz. Lösung von $CuSO_4$ verd. Schwefelsäure	1·088
4. Chromsäure-Element	Retortenkohle Amalg. Zink	Chromsäure ($12\,K_2Cr_2O_7 + 25\,H_2SO_4 + 100H_2O$)	1·8—2
5. Leclanché-Element	Kohle und Braunstein Amalg. Zink	Salmiaklösung	1·4—1·7
6. Clark'sches-Element	Quecksilber Amalg. Zink	Quecksilberoxydulsulfat Zinksulfat	1·4336 bei 15°
7. Cadmium-Element	Quecksilber Cadmium	Quecksilberoxydulsulfat Cadmiumsulfat	1·0183 bei 20°
8. Lalande-Element	Kupferoxyd Amalg. Zink	Natronlauge	0·75—0·8.

Verzeichnis der Versuche.

		Seite
1.	Beweis des FARADAY'schen Gesetzes	45
2.	Beweis des FARADAY'schen Gesetzes	46
3.	Gültigkeit des FARADAY'schen Gesetzes bei schwachen Strömen	48
4.	Silber- und Kupferausscheidung durch schwache Ströme	50
5.	Bestimmung von Äquivalentgewichten mit Hilfe des FARADAY'schen Gesetzes	51
6.	Aichung des Ampèremeters	61
7.	Aichung des Voltmeters	62
8.	Aichung eines Galvanometers als Ampèremeter	63
9.	Aichung eines Galvanometers als Voltmeter	65
10.	Herstellung eines 1 Volt-Elementes	65
11.	Herstellung eines Clark-Elementes	66
12.	Herstellung eines Cadmium-Elementes	67
13.	Quantitative Bestimmung von Kobalt	71
14.	Quantitative Bestimmung von Zinn	72
15.	Quantitative Bestimmung von Antimon	72
16.	Quantitative Bestimmung von Blei	74
17.	Quantitative Bestimmung von Kupfer	75
18.	Quantitative Bestimmung von Silber	75
19.	Quantitative Trennung von Kupfer und Blei	76
20.	Trennung von Kupfer und Cadmium mittels verschiedener Spannung	77
21.	Elektrolyse von geschmolzenem Magnesiumchlorid	84
22.	Darstellung von Magnesium aus Carnallit	85
23.	Darstellung von Lithium	87
24.	Elektrolyse von geschmolzenem Chlorzink	87
25.	Krystallisation des Calciumoxydes	97
26.	Darstellung von metallischem Chrom	98
27.	Darstellung von Mangan	99
28.	Darstellung von Molybdän	99
29.	Darstellung von Silicium	100
30.	Darstellung von Lithiumcarbid	100
31.	Darstellung von Calciumcarbid	100
32.	Darstellung von Aluminiumcarbid	101
33.	Darstellung von Siliciumcarbid	102
34.	Oxydation von Oxalsäure	104
35.	Elektrolyse von Zinnchlorür	105

Seite
36. Darstellung von Kaliumpermanganat aus metallischem Mangan . 106
37. Darstellung von Kaliumpyrochromat aus Ferrochrom 107
38. Darstellung von Metallhydroxyden und Metallsulfiden 107
39. Ermittelung der Vorgänge an den Elektroden bei Hypochlorit und Chloratbildung mittels der Gasanalyse 109
40. Darstellung von überschwefelsaurem Kalium 113
41. Darstellung der Überschwefelsäure 115
42. Darstellung von überkohlensaurem Kalium 116
43. Darstellung von Äthan 118
44. Darstellung der Bernsteinsäure 120
45. Darstellung von Jodoform 121
46. Darstellung von Trichloressigsäuretrichlormethylester 122
47. Darstellung von Azobenzol und Hydrazobenzol 123
48. Darstellung der m-Azobenzoësäure 124
49. Darstellung der Sulfoazobenzoësäure 125
50. Darstellung von o-Amidophenol 125
51. Darstellung von p-Amidophenol 126
52. Darstellung von p-Amidophenolsulfonsäure 127
53. Darstellung von Chloranilin aus Nitrobenzol 128
54. Darstellung des p-Anhydrohydroxylaminbenzylalkoholes 129
55. Reduktion von Nitrobenzol in Gegenwart von Benzaldehyd . . 130
56. Reduktion von p-Nitrobenzaldehyd 131
57. Oxydation von p-Nitrotoluol 132
58. Überführungszahlen einiger Silbersalze 135
59. Einfluß der Koncentration auf die Überführung 140
60. Die Ermittelung der Widerstandskapazität 167
61. Ermittelung des Temperaturkoëffizienten 168
62. Die Leitfähigkeit des Wassers 170
63. Analysen mittels des Leitvermögens 171
64. Bestimmung des inneren Widerstandes galvanischer Zellen . . . 172
65. Leitfähigkeit des geschmolzenen Zinkchlorides bei verschiedenen Temperaturen 173
66. Bestimmung von Molekulargewichten durch Messung elektromotorischer Kräfte 193
67. Bestimmung von Zersetzungswerten 203
68. Zersetzungsspannung des geschmolzenen Zinkchlorides 210

Seite
106
107
107
109
113
115
116
118
120
121
122
123
124
125
125
126
127
128
129
130
131
132
135
140
167
168
170
171
172
173
193
203
210

Verlag von VEIT & COMP. in Leipzig.

QUALITATIVE ANALYSE
UNORGANISCHER SUBSTANZEN
von
Dr. Heinrich Biltz,
Professor der Chemie an der Universität Kiel.
Mit sieben Figuren.
gr. 8. 1900. geb. in Ganzl. 1 ℳ 80 ₰.

EXPERIMENTELLE EINFÜHRUNG
IN DIE
UNORGANISCHE CHEMIE
von
Dr. Heinrich Biltz,
Professor der Chemie an der Universität Kiel.
Mit fünfzehn Figuren.
gr. 8. 1898. kart. 2 ℳ.

ERSTE ANLEITUNG
ZUR
QUALITATIVEN CHEMISCHEN ANALYSE.
Für Studierende der Chemie, Pharmacie und Medizin
von
Dr. Reinhart Blochmann,
Professor der Chemie an der Universität Königsberg i. Pr.
Mit drei Tabellen.
Zweite, verbesserte und vermehrte Auflage.
8. 1892. gebunden in Ganzl. 3 ℳ 50 ₰.

Die Blochmannsche Anleitung erfreut sich infolge ihrer anerkannten Vorzüge allgemeiner Beliebtheit und wird in vielen Laboratorien ausschließlich gebraucht.

ANLEITUNG
ZUR DARSTELLUNG
CHEMISCHER ANORGANISCHER PRÄPARATE
für Chemiker und Pharmazeuten.
Von
Dr. Reinhart Blochmann,
Professor der Chemie an der Universität Königsberg i. Pr.
Mit zahlreichen Abbildungen.
8. 1895. gebunden in Ganzl. 2 ℳ 20 ₰.

Verlag von VEIT & COMP. in Leipzig.

GRUNDRISS
DER
PHYSIKALISCHEN KRYSTALLOGRAPHIE.
Von
Dr. Theodor Liebisch,
o. ö. Professor der Mineralogie an der Universität Göttingen.

Mit 898 Figuren im Text.

Lex. 8. 1896. geh. 13 ℳ 40 ₰, geb. in Halbfr. 15 ℳ 40 ₰.

Der Grundriß ist vorzugsweise dazu bestimmt, Studierenden zur Einführung in das Gebiet der Krystallographie zu dienen.

Er setzt spezifische Vorkenntnisse nicht voraus, sondern beginnt mit den einfachsten Erfahrungen über die äußeren Formen der Krystalle, die den Anstoß zur Erforschung des krystallisierten Zustandes fester Körper gegeben haben. Daraus werden auf elementarem Wege die Symmetriegesetze abgeleitet, welche die Vorgänge des Wachstums und der Auflösung der Krystalle beherrschen.

KOMPENDIUM DER THEORETISCHEN PHYSIK.
Von
Dr. Woldemar Voigt,
o. ö. Professor der Physik an der Universität Göttingen.

Zwei Bände.

Erster Band: Mechanik starrer und nichtstarrer Körper. Wärmelehre.
Zweiter Band: Elektrizität und Magnetismus. Optik.

gr. 8. 1895 u. 1896. geh. 32 ℳ, geb. in Halbfranz 36 ℳ.

Je weiter die theoretische Physik sich entwickelt, und je gewaltiger die Werke anschwellen, welche einzelne Teile derselben erschöpfend zu behandeln bestrebt sind, um so gebieterischer stellt sich das Bedürfnis nach einer zusammenfassenden Darstellung der gewonnenen Resultate heraus, welche dem Lernenden nach Bewältigung einiger Spezialgebiete einen Überblick über die gesamte Disziplin zu erwerben gestattet. Eine solche Darstellung, die auch dem reifen Forscher willkommen sein dürfte, fehlte bisher in der deutschen Litteratur; das vorliegende Werk sucht diese Lücke auszufüllen.

ZUR STEREOCHEMIE
DES
FÜNFWERTIGEN STICKSTOFFES.
Mit besonderer Berücksichtigung
des asymmetrischen Stickstoffes in der aromatischen Reihe.
Von
Dr. Edgar Wedekind,
Privatdozent an der Universität Tübingen.

Mit Figuren im Text.

gr. 8. 1899. geh. 3 ℳ 50 ₰.