

Tabella Ia.

zeigt die Beziehungen des spezifischen Gewichtes zur Menge des Gewichtesprocentis Alkohol, die in mit Wasser verdünntem Weingeist enthalten sind.
Nach Mendeleeff.
Das spezifische Gewicht bei 15° C. bezogen auf Wasser streicht Temperaturerhöhung.

Spez. Gewicht bei 15° C.	Alkoholprocent	Spez. Gewicht bei 15° C.	Alkoholprocent
0,9990	0	0,7926	100
0,9980	1	0,7925	99
0,9970	2	0,7924	98
0,9960	3	0,7923	97
0,9950	4	0,7922	96
0,9940	5	0,7921	95
0,9930	6	0,7920	94
0,9920	7	0,7919	93
0,9910	8	0,7918	92
0,9900	9	0,7917	91
0,9890	10	0,7916	90
0,9880	11	0,7915	89
0,9870	12	0,7914	88
0,9860	13	0,7913	87
0,9850	14	0,7912	86
0,9840	15	0,7911	85
0,9830	16	0,7910	84
0,9820	17	0,7909	83
0,9810	18	0,7908	82
0,9800	19	0,7907	81
0,9790	20	0,7906	80
0,9780	21	0,7905	79
0,9770	22	0,7904	78
0,9760	23	0,7903	77
0,9750	24	0,7902	76
0,9740	25	0,7901	75
0,9730	26	0,7900	74
0,9720	27	0,7899	73
0,9710	28	0,7898	72
0,9700	29	0,7897	71
0,9690	30	0,7896	70

Anhang.

Anhang.

Tabelle Ia,

zeigt die Beziehungen des specifischen Gewichtes zur Menge der Gewichtsprocente Alkohol, die in mit Wasser verdünntem Weingeist enthalten sind.

Nach Mendelejeff.

Das specifische Gewicht bei 15° C. (bezogen auf Wasser derselben Temperatur = 1).

Spec. Gewicht d. ^{15°} _{15°}	Gewichts- Procente Alkohol	Spec. Gewicht d. ^{15°} _{15°}	Gewichts- Procente Alkohol
1'00000	0	0'96517	25
0'99812	1	0'96377	26
0'99630	2	0'96233	27
0'99453	3	0'96085	28
0'99284	4	0'95932	29
0'99120	5	0'95775	30
0'98964	6	0'95614	31
0'98813	7	0'95449	32
0'98668	8	0'95279	33
0'98528	9	0'95105	34
0'98394	10	0'94927	35
0'98263	11	0'94745	36
0'98136	12	0'94559	37
0'98012	13	0'94369	38
0'97890	14	0'94176	39
0'97769	15	0'93980	40
0'97649	16	0'93780	41
0'97530	17	0'93578	42
0'97410	18	0'93372	43
0'97289	19	0'93164	44
0'97167	20	0'92954	45
0'97043	21	0'92742	46
0'96916	22	0'92527	47
0'96786	23	0'92311	48
0'96653	24	0'92092	49

Spec. Gewicht d. 15° d. 15°	Gewichts- Procente Alkohol	Spec. Gewicht d. 15° d. 15°	Gewichts- Procente Alkohol
0'91873	50	0'85836	76
0'91651	51	0'85593	77
0'91429	52	0'85350	78
0'91205	53	0'85106	79
0'90980	54	0'84860	80
0'90754	55	0'84614	81
0'90527	56	0'84366	82
0'90299	57	0'84116	83
0'90071	58	0'83865	84
0'89841	59	0'83612	85
0'89611	60	0'83357	86
0'89380	61	0'83099	87
0'89149	62	0'82840	88
0'88917	63	0'82577	89
0'88684	64	0'82312	90
0'88450	65	0'82043	91
0'88216	66	0'81771	92
0'87981	67	0'81495	93
0'87746	68	0'81215	94
0'87509	69	0'80931	95
0'87272	70	0'80642	96
0'87035	71	0'80347	97
0'86797	72	0'80048	98
0'86557	73	0'79743	99
0'86318	74	0'79432	100
0'86077	75		

Anmerkung.

Bei den Tempera- turen von	12°	13°	14°	15°	16°	17°	18°	19°	20°	21°	22°	23°	24°	25°
ist das spezifische Gewicht des														
con- centrirten Weingeist =	0'834	0'834	0'833	0'832	0'831	0'830	0'830	0'829	0'828	0'827	0'826	0'826	0'825	0'824
verdünnten Weingeist =	0'896	0'896	0'895	0'894	0'893	0'893	0'892	0'891	0'890	0'889	0'888	0'887	0'887	0'886

Tabelle Ib.

zeigt die Beziehungen des specifischen Gewichtes zu den Volumprocenten Alkohol, welche in mit Wasser verdünntem Weingeiste enthalten sind.

Nach Mendelejeff.

Das specifische Gewicht bei 15·56° C. (bezogen auf Wasser von derselben Temperatur = 1).

Spec. Gewicht d. $\frac{15 \cdot 56^\circ}{15 \cdot 56^\circ}$	Volum- procente Alkohol	Spec. Gewicht d. $\frac{15 \cdot 56^\circ}{15 \cdot 56^\circ}$	Volum- procente Alkohol	Spec. Gewicht d. $\frac{15 \cdot 56^\circ}{15 \cdot 56^\circ}$	Volum- procente Alkohol
1·00000	0	0·96043	34	0·89499	68
0·99847	1	0·95910	35	0·89256	69
0·99699	2	0·95773	36	0·89010	70
0·99555	3	0·95632	37	0·88762	71
0·99415	4	0·95487	38	0·88511	72
0·99279	5	0·95338	39	0·88257	73
0·99147	6	0·95185	40	0·88000	74
0·99019	7	0·95029	41	0·87740	75
0·98895	8	0·94868	42	0·87477	76
0·98774	9	0·94704	43	0·87211	77
0·98657	10	0·94536	44	0·86943	78
0·98543	11	0·94364	45	0·86670	79
0·98432	12	0·94188	46	0·86395	80
0·98324	13	0·94008	47	0·86116	81
0·98218	14	0·93824	48	0·85833	82
0·98114	15	0·93636	49	0·85547	83
0·98011	16	0·93445	50	0·85256	84
0·97909	17	0·93250	51	0·84961	85
0·97808	18	0·93052	52	0·84660	86
0·97708	19	0·92850	53	0·84355	87
0·97608	20	0·92646	54	0·84044	88
0·97507	21	0·92439	55	0·83726	89
0·97406	22	0·92229	56	0·83400	90
0·97304	23	0·92015	57	0·83065	91
0·97201	24	0·91799	58	0·82721	92
0·97097	25	0·91580	59	0·82365	93
0·96991	26	0·91358	60	0·81997	94
0·96883	27	0·91134	61	0·81616	95
0·96772	28	0·90907	62	0·81217	96
0·96658	29	0·90678	63	0·80800	97
0·96541	30	0·90447	64	0·80359	98
0·96421	31	0·90214	65	0·79891	99
0·96298	32	0·89978	66	0·79391	100
0·96172	33	0·89740	67		

Tabelle II.

zeigt die Beziehungen des specifischen Gewichtes zur Menge Essigsäure, welche in 100 Theilen der mit Wasser verdünnten Säure enthalten sind.

Nach Oudemans.

Spec. Gewicht d. $\frac{15^{\circ}}{4^{\circ}}$	Procente $C_2H_4O_2$	Spec. Gewicht d. $\frac{15^{\circ}}{4^{\circ}}$	Procente $C_2H_4O_2$	Spec. Gewicht d. $\frac{15^{\circ}}{4^{\circ}}$	Procente $C_2H_4O_2$
0'9992	0	1'0459	34	1'0725	68
1'0007	1	1'0470	35	1'0729	69
1'0022	2	1'0481	36	1'0733	70
1'0037	3	1'0492	37	1'0737	71
1'0052	4	1'0502	38	1'0740	72
1'0067	5	1'0513	39	1'0742	73
1'0083	6	1'0523	40	1'0744	74
1'0098	7	1'0533	41	1'0746	75
1'0113	8	1'0543	42	1'0747	76
1'0127	9	1'0552	43	1'0748	77
1'0142	10	1'0562	44	1'0748	78
1'0157	11	1'0571	45	1'0748	79
1'0171	12	1'0580	46	1'0748	80
1'0185	13	1'0589	47	1'0747	81
1'0200	14	1'0598	48	1'0746	82
1'0214	15	1'0607	49	1'0744	83
1'0228	16	1'0615	50	1'0742	84
1'0242	17	1'0723	51	1'0739	85
1'0256	18	1'0631	52	1'0736	86
1'0270	19	1'0638	53	1'0731	87
1'0284	20	1'0646	54	1'0726	88
1'0298	21	1'0653	55	1'0720	89
1'0311	22	1'0660	56	1'0713	90
1'0324	23	1'0666	57	1'0705	91
1'0337	24	1'0673	58	1'0696	92
1'0350	25	1'0679	59	1'0686	93
1'0363	26	1'0685	60	1'0674	94
1'0375	27	1'0691	61	1'0660	95
1'0388	28	1'0697	62	1'0644	96
1'0400	29	1'0702	63	1'0625	98
1'0412	30	1'0707	64	1'0604	97
1'0424	31	1'0712	65	1'0580	99
1'0436	32	1'0717	66	1'0553	100
1'0447	33	1'0721	67		

Tabelle III.

zeigt die Beziehungen des specifischen Gewichtes zur Menge Chlorwasserstoff, welche in 100 Theilen der mit Wasser verdünnten Säure enthalten sind.

Nach Kolb.

Spec. Gewicht 15° C.	Gewichtsprocente Chlorwasserstoff	Spec. Gewicht 15° C.	Gewichtsprocente Chlorwasserstoff
1'007	1'5	1'134	26'6
1'014	2'9	1'143	28'4
1'022	4'5	1'152	30'2
1'029	5'8	1'157	31'2
1'036	7'3	1'161	32'0
1'044	8'9	1'166	33'0
1'052	10'4	1'171	33'9
1'060	12'0	1'175	34'7
1'067	13'4	1'180	35'7
1'075	15'0	1'185	36'8
1'083	16'5	1'190	37'9
1'091	18'1	1'195	39'0
1'100	19'9	1'199	39'8
1'108	21'5	1'205	41'2
1'116	23'1	1'210	42'4
1'125	24'8		

Tabelle IV.

zeigt die Beziehungen des specifischen Gewichtes zur Menge Salpetersäure, welche in 100 Theilen der mit Wasser verdünnten Säure enthalten ist.

Nach Kolb.

Spec. Gewicht d. $\frac{15^{\circ}}{0^{\circ}}$	Procente HNO ₃	Spec. Gewicht d. $\frac{5^{\circ}}{0^{\circ}}$	Procente HNO ₃	Spec. Gewicht d. $\frac{15^{\circ}}{0^{\circ}}$	Procente HNO ₃
1'530	100'00	1'432	72'39	1'295	46'64
1'530	99'84	1'429	71'24	1'284	45'00
1'530	99'72	1'423	69'96	1'274	43'53
1'529	99'52	1'419	69'20	1'264	42'00
1'523	97'89	1'414	68'00	1'257	41'00
1'520	97'00	1'410	67'00	1'251	40'00
1'516	96'00	1'405	66'00	1'244	39'00
1'514	95'27	1'400	65'07	1'237	37'95
1'509	94'00	1'395	64'00	1'225	36'00
1'506	93'01	1'393	63'59	1'218	35'00
1'503	92'00	1'386	62'00	1'211	33'86
1'499	91'00	1'381	61'21	1'198	32'00
1'495	90'00	1'374	60'00	1'192	31'00
1'494	89'56	1'372	59'59	1'185	30'00
1'488	88'00	1'368	58'88	1'179	29'00
1'486	87'45	1'363	58'00	1'172	28'00
1'482	86'17	1'358	57'00	1'166	27'00
1'478	85'00	1'353	56'10	1'157	25'71
1'474	84'00	1'346	55'00	1'138	23'00
1'470	83'00	1'341	54'00	1'120	20'00
1'467	82'00	1'339	53'81	1'105	17'47
1'463	80'96	1'335	53'00	1'089	15'00
1'460	80'00	1'331	52'33	1'077	13'00
1'456	79'00	1'323	50'99	1'067	11'41
1'451	77'66	1'317	49'97	1'045	7'22
1'445	76'00	1'312	49'00	1'022	4'00
1'442	75'00	1'304	48'00	1'010	2'00
1'438	74'01	1'298	47'18	0'999	0'00
1'435	73'00				

Tabelle V.

zeigt die Beziehungen des specifischen Gewichtes der in Wasser gelösten Phosphorsäure zur Menge von Säure Anhydrid und der diesem entsprechenden Menge Orthophosphorsäure, die in 100 Theilen der Lösung enthalten ist.

Nach Watts.

Spec. Gewicht 15·5° C.	Procente an		Spec. Gewicht 15·5° C.	Procente an	
	Säure An- hydrid	Orthophos- phorsäure		Säure An- hydrid	Orthophos- phorsäure
1'508	49'60	68'46	1'247	28'24	38'98
1'492	48'41	66'82	1'236	27'30	37'68
1'476	47'10	65'01	1'226	26'36	36'38
1'464	45'63	62'98	1'211	24'79	34'22
1'453	45'38	62'64	1'197	23'23	32'06
1'442	44'13	60'91	1'185	22'07	30'46
1'434	43'95	60'66	1'173	20'91	28'86
1'426	43'28	59'74	1'162	19'73	27'23
1'418	42'61	58'81	1'153	18'81	25'96
1'401	41'60	57'42	1'144	17'89	24'69
1'392	40'86	56'40	1'136	16'95	23'40
1'384	40'12	55'38	1'124	15'64	21'59
1'376	39'66	54'74	1'113	14'33	19'87
1'369	39'21	54'12	1'109	13'25	18'29
1'356	38'00	52'45	1'095	12'18	16'81
1'347	37'37	51'58	1'081	10'44	14'41
1'339	36'74	50'71	1'073	9'53	13'15
1'328	36'15	49'90	1'066	8'62	11'90
1'315	34'82	48'06	1'056	7'39	10'20
1'302	33'49	46'23	1'047	6'17	8'52
1'293	32'71	45'15	1'031	4'15	5'73
1'285	31'94	44'09	1'022	3'03	4'18
1'276	31'03	42'83	1'014	1'91	2'64
1'268	30'13	41'59	1'006	0'79	1'09
1'257	29'16	40'25			

Tabelle VI.

zeigt die Beziehungen des specifischen Gewichtes zur Menge Schwefelsäure, die in 100 Theilen der mit Wasser verdünnten Säure enthalten ist.

Nach Kolb.

Spec. Gewicht d. $\frac{15^{\circ}}{0^{\circ}}$	Procente H_2SO_4	Spec. Gewicht d. $\frac{15^{\circ}}{0^{\circ}}$	Procente H_2SO_4	Spec. Gewicht d. $\frac{15^{\circ}}{0^{\circ}}$	Procente H_2SO_4
1'007	1'9	1'190	25'8	1'453	55'4
1'014	2'8	1'200	27'1	1'468	56'9
1'022	3'8	1'210	28'4	1'483	58'3
1'029	4'8	1'220	29'6	1'498	59'6
1'037	5'8	1'231	30'9	1'514	61'0
1'045	6'8	1'241	32'2	1'530	62'5
1'052	7'8	1'252	33'4	1'540	64'0
1'060	8'8	1'263	34'7	1'563	65'5
1'067	9'8	1'274	36'0	1'580	67'0
1'075	10'8	1'285	37'4	1'597	68'6
1'083	11'9	1'297	38'8	1'615	70'0
1'091	13'0	1'308	40'2	1'634	71'6
1'100	14'1	1'320	41'6	1'652	73'2
1'108	15'2	1'332	43'0	1'671	74'7
1'116	16'2	1'345	44'4	1'691	76'4
1'125	17'3	1'357	45'6	1'711	78'1
1'134	18'5	1'370	46'9	1'732	79'9
1'142	19'6	1'383	48'3	1'753	81'7
1'152	20'8	1'397	49'8	1'774	84'1
1'162	22'1	1'410	51'2	1'796	86'5
1'171	23'3	1'424	52'6	1'819	89'7
1'180	24'5	1'438	54'0	1'842	100'0

Tabelle VII.

zeigt die Beziehungen des specifischen Gewichtes zur Menge Ammoniak, die in 100 Theilen der wässrigen Ammoniaklösung enthalten ist.

Nach L. Carius.

Spec. Gewicht 14° C.	Procente NH ₃	Spec. Gewicht 14° C.	Procente NH ₃	Spec. Gewicht 14° C.	Procente NH ₃
0'8844	36'0	0'8962	30'6	0'9100	25'2
0'8848	35'8	0'8967	30'4	0'9106	25'0
0'8852	35'6	0'8971	30'2	0'9111	24'8
0'8856	35'4	0'8976	30'0	0'9116	24'6
0'8860	35'2	0'8981	29'8	0'9122	24'4
0'8864	35'0	0'8986	29'6	0'9127	24'2
0'8868	34'8	0'8991	29'4	0'9133	24'0
0'8872	34'6	0'8996	29'2	0'9139	23'8
0'8877	34'4	0'9001	29'0	0'9145	23'6
0'8881	34'2	0'9006	28'8	0'9150	23'4
0'8885	34'0	0'9011	28'6	0'9156	23'2
0'8889	33'8	0'9016	28'4	0'9162	23'0
0'8894	33'6	0'9021	28'2	0'9168	22'8
0'8898	33'4	0'9026	28'0	0'9174	22'6
0'8903	33'2	0'9031	27'8	0'9180	22'4
0'8907	33'0	0'9036	27'6	0'9185	22'2
0'8911	32'8	0'9041	27'4	0'9191	22'0
0'8916	32'6	0'9047	27'2	0'9197	21'8
0'8920	32'4	0'9052	27'0	0'9203	21'6
0'8925	32'2	0'9057	26'8	0'9209	21'4
0'8929	32'0	0'9063	26'6	0'9215	21'2
0'8934	31'8	0'9068	26'4	0'9221	21'0
0'8938	31'6	0'9073	26'2	0'9227	20'8
0'8943	31'4	0'9078	26'0	0'9233	20'6
0'8948	31'2	0'9083	25'8	0'9239	20'4
0'8953	31'0	0'9089	25'6	0'9245	20'2
0'8957	30'8	0'9094	25'4	0'9251	20'0

Spec. Gewicht 14° C.	Procente NH ₃	Spec. Gewicht 14° C.	Procente NH ₃	Spec. Gewicht 14° C.	Procente NH ₃
0'9257	19'8	0'9477	13'2	0'9725	6'6
0'9264	19'6	0'9484	13'0	0'9733	6'4
0'9271	19'4	0'9491	12'8	0'9741	6'2
0'9277	19'2	0'9498	12'6	0'9749	6'0
0'9283	19'0	0'9505	12'4	0'9757	5'8
0'9289	18'8	0'9512	12'2	0'9765	5'6
0'9296	18'6	0'9520	12'0	0'9773	5'4
0'9302	18'4	0'9527	11'8	0'9781	5'2
0'9308	18'2	0'9534	11'6	0'9790	5'0
0'9314	18'0	0'9542	11'4	0'9799	4'8
0'9321	17'8	0'9549	11'2	0'9807	4'6
0'9327	17'6	0'9556	11'0	0'9815	4'4
0'9333	17'4	0'9563	10'8	0'9823	4'2
0'9340	17'2	0'9571	10'6	0'9831	4'0
0'9347	17'0	0'9578	10'4	0'9839	3'8
0'9353	16'8	0'9586	10'2	0'9847	3'6
0'9360	16'6	0'9593	10'0	0'9855	3'4
0'9366	16'4	0'9601	9'8	0'9864	3'2
0'9373	16'2	0'9608	9'6	0'9873	3'0
0'9380	16'0	0'9616	9'4	0'9882	2'8
0'9386	15'8	0'9623	9'2	0'9890	2'6
0'9393	15'6	0'9631	9'0	0'9899	2'4
0'9400	15'4	0'9639	8'8	0'9907	2'2
0'9407	15'2	0'9647	8'6	0'9915	2'0
0'9414	15'0	0'9654	8'4	0'9924	1'8
0'9420	14'8	0'9662	8'2	0'9932	1'6
0'9427	14'6	0'9670	8'0	0'9941	1'4
0'9434	14'4	0'9677	7'8	0'9950	1'2
0'9441	14'2	0'9685	7'6	0'9959	1'0
0'9449	14'0	0'9693	7'4	0'9967	0'8
0'9456	13'8	0'9701	7'2	0'9975	0'6
0'9463	13'6	0'9709	7'0	0'9983	0'4
0'9470	13'4	0'9717	6'8	0'9991	0'2

Tabelle VIII.

zeigt das Verhältniss des specifischen Gewichtes zur Menge Kaliumhydroxyd, die in 100 Theilen der wässerigen Lösung enthalten ist.

Nach Gerlach.

Spec. Gewicht 15° C.	Procente KOH	Spec. Gewicht 15° C.	Procente KOH	Spec. Gewicht 15° C.	Procente KOH
1'009	1	1'230	25	1'511	48
1'017	2	1'241	26	1'525	49
1'025	3	1'252	27	1'539	50
1'033	4	1'264	28	1'552	51
1'041	5	1'276	29	1'565	52
1'049	6	1'288	30	1'578	53
1'058	7	1'300	31	1'590	54
1'065	8	1'311	32	1'604	55
1'074	9	1'324	33	1'618	56
1'083	10	1'336	34	1'630	57
1'092	11	1'349	35	1'642	58
1'101	12	1'361	36	1'655	59
1'110	13	1'374	37	1'667	60
1'119	14	1'387	38	1'681	61
1'128	15	1'400	39	1'695	62
1'137	16	1'412	40	1'705	63
1'146	17	1'425	41	1'718	64
1'155	18	1'438	42	1'729	65
1'166	19	1'450	43	1'740	66
1'177	20	1'462	44	1'754	67
1'188	21	1'475	45	1'768	68
1'198	22	1'488	46	1'780	69
1'209	23	1'499	47	1'790	70
1'220	24				

Tabelle IX.

zeigt das Verhältniss des specifischen Gewichtes zur Menge Natriumhydroxyd, welche in 100 Theilen der wässerigen Lösung enthalten ist.

Nach Gerlach.

Spec. Gewicht 15° C.	Procente NaOH	Spec. Gewicht 15° C.	Procente NaOH	Spec. Gewicht 15° C.	Procente NaOH
1'012	21	1'279	25	1'519	48
1'023	22	1'290	26	1'529	49
1'035	23	1'300	27	1'540	50
1'046	24	1'310	28	1'550	51
1'058	25	1'321	29	1'560	52
1'070	26	1'332	30	1'570	53
1'081	27	1'343	31	1'580	54
1'092	28	1'353	32	1'591	55
1'103	29	1'363	33	1'601	56
1'115	30	1'374	34	1'611	57
1'126	31	1'384	35	1'622	58
1'137	32	1'395	36	1'633	59
1'148	33	1'405	37	1'643	60
1'159	34	1'415	38	1'654	61
1'170	35	1'426	39	1'664	62
1'181	36	1'437	40	1'674	63
1'192	37	1'447	41	1'684	64
1'202	38	1'457	42	1'695	65
1'213	39	1'468	43	1'705	66
1'225	40	1'478	44	1'715	67
1'236	41	1'488	45	1'726	68
1'247	42	1'499	46	1'737	69
1'258	43	1'509	47	1'748	70
1'269	44				

Tabelle X.

gibt die ungefähre Menge der in Wasser löslichen chemischen Arzneipräparate an, die von 100 Theilen destillirten Wassers bei gewöhnlicher Temperatur gelöst wird.

100 Theile destillirten Wassers lösen von:	Theile
Acidum arsenicosum	2
Acidum benzoicum	0'25
Acidum boricum	3'3
Acidum carbolicum crystallisatum	5
Acidum citricum	185
Acidum pyrogallicum	40
Acidum salicylicum	0'17
Acidum tannicum	100
Acidum tartaricum	125
Alumen	15
Aluminium sulfuricum	50
Ammonium bromatum	66
Ammonium carbonicum	25
Ammonium chloratum	37
Antifebrinum	0'8
Antipyrinum	100
Apomorphinum hydrochloricum	2'5
Argentum nitricum	100
Atropinum sulfuricum	100
Chininum bisulfuricum	9
Chininum hydrochloricum	3
Chininum sulfuricum	0'13
Chloralum hydratum	100
Cocainum hydrochloricum	100
Coffeinum	1'2
Cuprum sulfuricum	35
Ferrum lacticum	2
Ferrum sulfuricum	50
Hydrargyrum bichloratum	6
Kalium bromatum	66

100 Theile destillirten Wassers lösen von:	Theile
Kalium carbonicum	100
Kalium chloricum	6
Kalium hydrotartaricum	0'5
Kalium hypermanganicum	4
Kalium jodatum	140
Kalium Natrio-tartaricum	42
Kalium nitricum	25
Lithium carbonicum	0'66
Magnesium sulfuricum	100
Morphinum hydrochloricum	5
Natrium boracicum	8'5
Natrium bromatum	50
Natrium carbonicum crystallisatum	50
Natrium hydrocarbonicum	7
Natrium jodatum	100
Natrium phosphoricum	17
Natrium salicylicum	100
Natrium sulfuricum crystallisatum	33
Physostigminum salicylicum	0'66
Plumbum aceticum	43
Santoninum	0'2
Stibium Kalio-tartaricum	6
Strychninum nitricum	1
Thymolum	0'08
Zincum sulfuricum	138

Tabelle XI.

gibt die Symbole und Atomgewichte der wichtigsten einfachen Stoffe an.

Nach den Berechnungen von L. Meyer und Seubert.

Elemente	Symbole	Atomgewichte
Aluminium	Al	27.04
Argentum	Ag	107.66
Arsenicum	As	74.9
Aurum	Au	196.2
Baryum	Ba	136.86
Bismuthum	Bi	207.5
Borum	Bo	10.9
Bromum	Br	79.76
Cadmium	Cd	111.7
Calcium	Ca	39.91
Carbonium	C	11.97
Chlorum	Cl	35.37
Chromium	Cr	52.45
Cuprum	Cu	63.18
Ferrum	Fe	55.88
Hydrargyrum	Hg	199.8
Hydrogenium	H	1
Jodum	J	126.54
Kalium	K	39.03
Lithium	Li	7.01
Magnesium	Mg	23.94
Manganum	Mn	54.8
Natrium	Na	22.995
Nitrogenium	N	14.01
Oxygenium	O	15.96
Phosphorus	P	30.96
Platinum	Pt	194.3
Plumbum	Pb	206.39
Silicium	Si	28.0
Stannum	Sn	117.35
Stibium	Sb	119.6
Strontium	Sr	87.3
Sulfur	S	31.98
Uranium	Ur	239.8
Zincum	Zn	64.88

Tabelle XII.

gibt die Moleculargewichte der in die Pharmacopoe aufgenommenen zusammengesetzten chemischen Verbindungen an.

	Moleculargewicht
Acidum aceticum $C_2H_4O_2$	59'86
Acidum arsenicosum As_4O_6	395'36
Acidum benzoicum $C_7H_6O_2$	121'71
Acidum boricum BoH_3O_3	61'78
Acidum carbolicum C_6H_6O	93'78
Acidum chromicum CrO_3	100'31
Acidum citricum $C_6H_8O_7 + H_2O$	209'50
Acidum hydrochloricum HCl	36'37
Acidum lacticum $C_3H_6O_3$	89'79
Acidum nitricum HNO_3	62'89
Acidum phosphoricum H_3PO_4	97'80
Acidum pyrogallicum $C_6H_6O_3$	125'70
Acidum salicylicum $C_7H_6O_3$	137'67
Acidum sulfuricum H_2SO_4	97'82
Acidum tannicum $C_{14}H_{10}O_9$	321'22
Acidum tartaricum $C_4H_6O_6$	149'64
Aether $C_4H_{10}O$	73'84
Aether aceticus $C_4H_8O_2$	87'80
Alumen $Al_2K_2S_4O_{16} + 24H_2O$	946'46
Aluminium sulfuricum $Al_2S_3O_{12} + 18H_2O$	664'82
Ammonia NH_3	17'01
Ammonium aceticum $NH_4C_2H_3O_2$	76'87
Ammonium bromatum NH_4Br	97'77
Ammonium chloratum NH_4Cl	53'38
Amylium nitrosum $C_5H_{11}NO_2$	116'78
Antifebrinum C_8H_9NO	134'73
Antipyrinum $C_{11}H_{12}N_2O$	187'65
Apomorphinum hydrochloricum $C_{17}H_{17}NO_2, HCl$	302'79
Aqua H_2O	17'96
Argentum nitricum $AgNO_3$	169'55
Atropinum sulfuricum $2(C_{17}H_{23}NO_3)H_2SO_4$	674'58
Calcium carbonicum $CaCO_3$	99'76
Calcium oxydatum CaO	55'87
Calcium phosphoricum $CaHPO_4 + 2H_2O$	171'63
Calcium sulfuricum ustum $CaSO_4$	134'71
Camphora $C_{10}H_{16}O$	151'66
Chininum bisulfuricum $C_{20}H_{24}N_2O_2, H_2SO_4 + 7H_2O$	546'88
Chininum hydrochloricum $C_{20}H_{24}N_2O_2 + HCl + 2H_2O$	395'63
Chininum sulfuricum $2(C_{20}H_{24}N_2O_2), H_2SO_4 + 8H_2O$	888'18
Chloralum hydratum $C_2Cl_3H_3O_2$	164'97
Chloroformium $CHCl_3$	119'08
Cocainum hydrochloricum $C_{17}H_{21}NO_4, HCl$	338'71
Coffeinum $C_8H_{10}N_4O_2 + H_2O$	211'68
Cuprum sulfuricum $CuSO_4 + 5H_2O$	248'80

	Moleculargewicht
Ferrum lacticum $\text{FeC}_6\text{H}_{10}\text{O}_6 + 3\text{H}_2\text{O}$	287'35
Ferrum sesquichloratum crystallisatum $\text{Fe}_2\text{Cl}_6 + 12\text{H}_2\text{O}$	539'50
Ferrum sulfuricum $\text{FeSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	277'42
Glycerinum $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3$	91'79
Hydrargyrum bichloratum ammoniatum HgNH_2Cl	251'18
Hydrargyrum bichloratum corrosivum HgCl_2	270'54
Hydrargyrum bijodatum rubrum HgJ_2	452'88
Hydrargyrum chloratum mite Hg_2Cl_2	470'34
Hydrargyrum jodatum flavum Hg_2J_2	652'68
Hydrargyrum oxydatum flavum HgO	215'76
Jodoformium CHJ_3	392'59
Kalium aceticum $\text{KC}_2\text{H}_3\text{O}_2$	97'89
Kalium bromatum KBr	118'79
Kalium carbonicum K_2CO_3	137'91
Kalium chloricum KClO_3	122'28
Kalium hydroxydatum KHO	55'99
Kalium hydrotartaricum $\text{KC}_4\text{H}_5\text{O}_6$	187'67
Kalium hypermanganicum KMnO_4	157'67
Kalium jodatum KJ	165'57
Kalium Natrio-tartaricum $\text{KNaC}_4\text{H}_4\text{O}_6 + 4\text{H}_2\text{O}$	281'50
Kalium nitricum KNO_3	100'92
Lithium carbonicum Li_2CO_3	73'87
Magnesium citricum $\text{Mg}_3(\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7)_2$	448'90
Magnesium oxydatum MgO	39'90
Magnesium sulfuricum $\text{MgSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	245'48
Mentholum $\text{C}_{10}\text{H}_{20}\text{O}$	155'66
Morphinum hydrochloricum $\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{NO}_3, \text{HCl} + 3\text{H}_2\text{O}$	374'63
Naphtalinum C_{10}H_8	127'70
β Naphtolum $\text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}$	143'66
Natrium boracicum $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 + 10\text{H}_2\text{O}$	380'91
Natrium bromatum NaBr	102'75
Natrium carbonicum crystallisatum $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 10\text{H}_2\text{O}$	285'44
Natrium hydrocarbonicum NaHCO_3	83'84
Natrium jodatum NaJ	149'53
Natrium phosphoricum $\text{Na}_2\text{HPO}_4 + 12\text{H}_2\text{O}$	357'31
Natrium salicylicum $2(\text{NaC}_7\text{H}_5\text{O}_3) + \text{H}_2\text{O}$	337'29
Natrium sulfuricum $\text{Na}_2\text{SO}_4 + 10\text{H}_2\text{O}$	321'41
Physostigminum salicylicum $\text{C}_{15}\text{H}_{21}\text{N}_3\text{O}_2, \text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3$	412'17
Pilocarpinum hydrochloricum $\text{C}_{11}\text{H}_{16}\text{N}_2\text{O}_2, \text{HCl}$	243'98
Plumbum aceticum $\text{PbC}_4\text{H}_6\text{O}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$	377'99
Plumbum oxydatum PbO	222'35
Santoninum $\text{C}_{15}\text{H}_{18}\text{O}_3$	245'43
Stibium Kalio-tartaricum $2(\text{SbKC}_4\text{H}_4\text{O}_7) + \text{H}_2\text{O}$	662'42
Stibium sulfuratum aurantiacum Sb_2S_5	339'10
Stibium sulfuratum nigrum Sb_2S_3	335'14
Strychninum nitricum $\text{C}_{21}\text{H}_{22}\text{N}_2\text{O}_2, \text{HNO}_3$	396'20
Thymolum $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}$	149'66
Zincum chloratum ZnCl_2	135'62
Zincum oxydatum ZnO	80'84
Zincum sulfuricum $\text{ZnSO}_4 + 7\text{H}_2\text{O}$	286'42

