

### Dritter Theil.

#### Auswahl von in der Praxis häufig erforderlichen Tabellen.

1. Die zwischen  $+ 12^{\circ}$  bis  $+ 25^{\circ}$  eintretenden Veränderungen der bei den Revisionen der Apotheken festzustellenden specifischen Gewichte officineller Flüssigkeiten (Germ.).
2. Das Schwanken der specifischen Gewichte der bei den Apotheken-Revisionen zu untersuchenden Flüssigkeiten zwischen  $+ 5$  bis  $+ 25^{\circ}$  von Apotheker TH. FELS in Münster i. W.
3. Die Löslichkeit chemischer Präparate in Wasser, Spiritus und Aether bei  $15^{\circ}$  in für den praktischen Gebrauch abgerundeten Zahlen unter Berichtigung und Vervollständigung der entsprechenden Tabelle der Germ.
4. Acidum aceticum. Specifische Gewichte wässriger Verdünnungen nach OUDEMANS bei  $15^{\circ}$  C.
5. Acidum citricum. Specifische Gewichte wässriger Lösungen nach GERLACH bei  $15^{\circ}$  C.
6. Acidum hydrobromicum. Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Bromwasserstoff nach BIEL.
7. Acidum hydrochloricum. Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Chlorwasserstoff nach URE bei  $15,5^{\circ}$  C.
8. Acidum nitricum. Specifische Gewichte wässriger Verdünnungen nach J. KOLB bei  $15^{\circ}$  C.
9. Acidum nitricum. Specifische Gewichte und Grade Baumé wässriger Verdünnungen nach J. KOLB bei  $15^{\circ}$  C.
10. Acidum phosphoricum. Specifische Gewichte wässriger Verdünnungen nach SCHIFF (BIEDERMANN).
11. Acidum sulfuricum. Specifische Gewichte wässriger Verdünnungen nach BINEAU bei  $15^{\circ}$  C.
12. Acidum sulfuricum fumans. Specifische Gewichte bei verschiedenem Gehalt an Schwefelsäureanhydrid nach CL. WINKLER bei  $20^{\circ}$  C.
13. Acidum tartaricum. Specifische Gewichte wässriger Lösungen nach GERLACH bei  $15^{\circ}$  C.
14. Ammonium chloratum. Specifische Gewichte wässriger Lösungen nach GERLACH bei  $15^{\circ}$  C.
15. Ferrum sesquichloratum. Specifische Gewichte wässriger Lösungen (Liquor Ferri sesquichlorati) nach HAGER bei  $17,5^{\circ}$  C.
16. Ferrum sulfuricum oxydatum. Specifische Gewichte wässriger Lösungen (Liquor Ferri sulfurici oxydati) nach HAGER bei  $18^{\circ}$  C.
17. Glycerinum. Specifische Gewichte wässriger Verdünnungen nach SCHWEIKERT.
18. Glycerinum. Specifische Gewichte wässriger Verdünnungen nach STROHMER bei  $17,5^{\circ}$  C. und nach LENZ bei  $12-14^{\circ}$  C.
19. Kali causticum. Specifische Gewichte wässriger Lösungen (Liquor Kali caustici) nach SCHIFF und TÜNNERMANN bei  $15^{\circ}$  C.
20. Kalium carbonicum. Specifische Gewichte wässriger Lösungen nach GERLACH bei  $15^{\circ}$  C.
21. Kalium nitricum. Specifische Gewichte wässriger Lösungen nach GERLACH bei  $15^{\circ}$  C.
22. Lac vaccinum. Reduction des specifischen Gewichts auf die Normaltemperatur von  $15^{\circ}$  nach MÜLLER.

23. Liquor Ammonii caustici. Specifische Gewichte wässeriger Lösungen von Ammoniak nach *CARIUS*.
  24. Liquor Ammonii caustici. Specifische Gewichte wässeriger Lösungen von Ammoniak nach *LUNGE* und *WIESNICK*.
  25. Magnesium sulfuricum ( $MgSO^4, 7H^2O$ ). Specifische Gewichte wässeriger Lösungen nach *GERLACH* bei  $15^{\circ} C$ .
  26. Magnesium sulfuricum ( $MgSO^4$ ). Specifische Gewichte wässeriger Lösungen nach *GERLACH* bei  $15^{\circ} C$ .
  27. Natrium carbonicum. Specifische Gewichte wässeriger Lösungen nach *GERLACH* bei  $15^{\circ} C$ .
  28. Natrium chloratum. Specifische Gewichte wässeriger Lösungen nach *GERLACH* bei  $15^{\circ} C$ .
  29. Natrium sulfuricum ( $Na^2SO^4, 10H^2O$ ). Specifische Gewichte wässeriger Lösungen nach *GERLACH* bei  $15^{\circ} C$ .
  30. Natrium sulfuricum ( $Na^2SO^4$ ). Specifische Gewichte wässeriger Lösungen nach *GERLACH* bei  $15^{\circ} C$ .
  31. Natrium causticum. Specifische Gewichte wässeriger Lösungen (Liquor Natri caustici) nach *SCHIFF* bei  $15^{\circ} C$ .
  32. Spiritus. Specifische Gewichte wässerigen Alkohols bei verschiedenem Gehalt an absolutem Alkohol nach *HEHNER* (im Auszuge).
  33. Spiritus. Umrechnung von Kilogrammen Spiritus in Liter Spiritus nach *FISCHER* bei  $15,55^{\circ} C$ .
  34. Spiritus. Umrechnung von Liter Spiritus in Gramme Spiritus nach *BRIX* bei  $15,55^{\circ} C$ .
- 

Ta  
Die zwischen  $+ 12^{\circ}$  bis  $+ 25^{\circ}$  eintretenden Veränderungen der bei den Revisionen der Apotheken festzustellenden

Die zwischen + 12° bis + 25° eintretenden Veränderungen der bei den Revisionen der Apotheken festzustellenden spezifischen Gewichte officineller Flüssigkeiten (Germ.).

Bei denjenigen Flüssigkeiten, deren spec. Gewicht bei + 15° nicht auf eine einzige Zahl beschränkt ist, sondern sich innerhalb gewisser Grenzen bewegen darf, ist eine Schwankung in gleicher Höhe bei jedem der Temperaturgrade zwischen + 12° bis + 25° gestattet.

	15°	12°	13°	14°	15°	16°	17°	18°	19°	20°	21°	22°	23°	24°	25°
Acidum aceticum dilutum . . . . .	1,041	1,042	1,042	1,041	1,041	1,040	1,040	1,039	1,039	1,038	1,038	1,037	1,037	1,036	1,036
Acidum hydrochloricum . . . . .	1,124	1,125	1,125	1,124	1,124	1,124	1,123	1,123	1,122	1,122	1,122	1,121	1,121	1,120	1,120
Acidum nitricum . . . . .	1,185	1,187	1,186	1,185	1,185	1,184	1,183	1,183	1,182	1,181	1,181	1,180	1,179	1,179	1,178
Acidum phosphoricum . . . . .	1,120	1,121	1,121	1,120	1,120	1,120	1,119	1,119	1,119	1,118	1,118	1,117	1,117	1,117	1,117
Acidum sulfuricum . . . . .	1,836-1,840	1,841	1,840	1,839	1,838	1,837	1,836	1,835	1,834	1,833	1,832	1,830	1,829	1,828	1,827
Acidum sulfuricum dilutum . . . . .	1,110-1,114	1,114	1,113	1,113	1,112	1,112	1,111	1,111	1,110	1,110	1,109	1,109	1,108	1,108	1,107
Aether . . . . .	0,724-0,728	0,728	0,727	0,727	0,726	0,725	0,724	0,723	0,722	0,721	0,719	0,718	0,717	0,716	0,715
Aether aceticus . . . . .	0,900-0,904	0,904	0,904	0,903	0,902	0,901	0,900	0,900	0,899	0,898	0,897	0,896	0,896	0,895	0,894
Chloroformium . . . . .	1,485-1,489	1,492	1,490	1,489	1,487	1,485	1,483	1,481	1,479	1,477	1,475	1,473	1,472	1,470	1,469
Glycerinum . . . . .	1,225-1,235	1,232	1,231	1,230	1,229	1,229	1,229	1,228	1,228	1,227	1,227	1,226	1,225	1,225	1,224
Liquor Aluminiumi acetici . . . . .	1,044-1,046	1,046	1,046	1,046	1,045	1,045	1,044	1,044	1,044	1,044	1,044	1,043	1,043	1,043	1,043
Liquor Ammonii acetici . . . . .	1,032-1,034	1,034	1,034	1,033	1,033	1,033	1,033	1,032	1,032	1,032	1,031	1,031	1,031	1,031	1,031
Liquor Ammonii caustici . . . . .	0,960	0,961	0,961	0,960	0,960	0,960	0,959	0,959	0,959	0,959	0,958	0,958	0,958	0,958	0,957
Liquor Ferri acetici . . . . .	1,081-1,083	1,082	1,082	1,082	1,082	1,081	1,081	1,081	1,081	1,080	1,080	1,080	1,080	1,079	1,079
Liquor Ferri sesquichlorati . . . . .	1,280-1,282	1,283	1,282	1,282	1,281	1,281	1,280	1,280	1,280	1,279	1,279	1,278	1,278	1,278	1,278
Liquor Ferri sulfurici oxydati . . . . .	1,428-1,430	1,431	1,430	1,430	1,429	1,428	1,428	1,427	1,426	1,426	1,425	1,424	1,424	1,423	1,422
Liquor Kali caustici . . . . .	1,142-1,146	1,145	1,145	1,144	1,144	1,143	1,143	1,143	1,142	1,142	1,141	1,141	1,140	1,140	1,140
Liquor Kali acetici . . . . .	1,176-1,180	1,179	1,179	1,178	1,178	1,178	1,177	1,177	1,176	1,176	1,176	1,175	1,175	1,174	1,174
Liquor Kali carbonici . . . . .	1,330-1,334	1,333	1,333	1,332	1,332	1,331	1,331	1,331	1,330	1,330	1,330	1,329	1,329	1,328	1,328
Liquor Natri caustici . . . . .	1,159-1,163	1,162	1,162	1,161	1,161	1,160	1,160	1,159	1,159	1,158	1,158	1,157	1,157	1,156	1,156
Liquor Plumbi subacetici . . . . .	1,235-1,240	1,239	1,239	1,238	1,238	1,238	1,237	1,237	1,236	1,236	1,236	1,235	1,235	1,234	1,234
Mixtura sulfurica acida . . . . .	0,993-0,997	0,997	0,997	0,996	0,995	0,995	0,994	0,993	0,992	0,991	0,990	0,989	0,989	0,988	0,987
Spiritus . . . . .	0,830-0,834	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
Spiritus aethereus . . . . .	0,807-0,811	0,811	0,811	0,810	0,809	0,808	0,807	0,806	0,805	0,805	0,804	0,803	0,803	0,802	0,801
Spiritus Aetheris nitrosi . . . . .	0,840-0,850	0,847	0,846	0,846	0,845	0,844	0,844	0,843	0,842	0,841	0,840	0,839	0,838	0,837	0,836
Spiritus dilutus . . . . .	0,892-0,896	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
Tinctura Opii crocata . . . . .	0,980-0,984	0,983	0,983	0,982	0,981	0,981	0,981	0,980	0,980	0,979	0,979	0,978	0,977	0,977	0,976
Tinctura Opii simplex . . . . .	0,974-0,978	0,978	0,977	0,976	0,976	0,975	0,975	0,974	0,974	0,973	0,973	0,972	0,972	0,971	0,971

Das Schwanken der specifischen Gewichte der bei  
zwischen + 5 bis + 25° C. von

	15°	5°	6°	7°	8°	9°	10°	11°	12°
Acid. acetic. dilut. . . . .	1,041	1,046	1,045	1,045	1,044	1,044	1,043	1,043	1,042
hydrochlor. . . . .	1,124	1,128	1,128	1,127	1,127	1,126	1,126	1,125	1,125
nitricum . . . . .	1,185	1,192	1,191	1,191	1,190	1,189	1,188	1,188	1,187
phosphoric. . . . .	1,320	1,323	1,323	1,322	1,322	1,322	1,322	1,321	1,321
sulfuricum . . . . .	1,836-1,840	1,849	1,848	1,847	1,846	1,845	1,844	1,843	1,841
sulfuric. dil. . . . .	1,116-1,114	1,117	1,117	1,116	1,116	1,115	1,115	1,114	1,114
Aether . . . . .	0,724-0,728	0,736	0,735	0,734	0,733	0,732	0,731	0,730	0,728
aeticus . . . . .	0,900-0,904	0,913	0,912	0,911	0,910	0,909	0,907	0,906	0,905
Chloroformium . . . . .	1,485-1,489	1,504	1,503	1,500	1,499	1,497	1,495	1,494	1,492
Glycerinum . . . . .	1,225-1,235	1,235	1,235	1,234	1,234	1,233	1,233	1,232	1,232
Liq. Aluminii aet. . . . .	1,044-1,046	1,048	1,048	1,047	1,047	1,047	1,047	1,046	1,046
Ammonii aet. . . . .	1,002-1,004	1,006	1,006	1,005	1,005	1,005	1,004	1,004	1,004
Ammonii caust. . . . .	0,960	0,963	0,962	0,962	0,962	0,961	0,961	0,961	0,961
Ferri aet. . . . .	1,081-1,083	1,085	1,084	1,084	1,084	1,083	1,083	1,083	1,082
Ferri sesqui chlorat. . . . .	1,280-1,282	1,285	1,285	1,285	1,284	1,284	1,283	1,283	1,283
Ferri sulfur. oxydat. . . . .	1,428-1,430	1,436	1,435	1,434	1,434	1,433	1,432	1,432	1,431
Kali caustic. . . . .	1,142-1,146	1,148	1,148	1,147	1,147	1,146	1,146	1,145	1,145
Kali aet. . . . .	1,176-1,180	1,181	1,181	1,181	1,180	1,180	1,179	1,179	1,179
Kali carbonic. . . . .	1,330-1,334	1,337	1,336	1,336	1,335	1,335	1,334	1,334	1,333
Natri caustic. . . . .	1,159-1,163	1,166	1,166	1,165	1,164	1,164	1,163	1,163	1,162
Phamb. sub- aetic. . . . .	1,235-1,240	1,241	1,241	1,241	1,240	1,240	1,239	1,239	1,238
Mixtur. sulfur. acid. . . . .	0,993-0,997	1,003	1,002	1,001	1,000	1,000	0,999	0,998	0,997
Spiritus . . . . .	0,830-0,834	0,840	0,839	0,838	0,838	0,837	0,836	0,835	0,834
aethereus . . . . .	0,807-0,811	0,817	0,817	0,816	0,815	0,814	0,813	0,812	0,811
Spiritus aether. nitros. . . . .	0,840-0,850	0,853	0,852	0,851	0,850	0,849	0,849	0,848	0,847
Spiritus dilutus . . . . .	0,892-0,896	0,902	0,901	0,901	0,900	0,899	0,898	0,897	0,896
Tinct. Opii crocat. . . . .	0,980-0,984	0,987	0,987	0,986	0,986	0,985	0,984	0,984	0,983
Opii simpl. . . . .	0,974-0,978	0,982	0,982	0,981	0,980	0,980	0,979	0,979	0,978

den Apotheken-Revisionen zu untersuchenden Flüssigkeiten  
Apotheker Th. Fuchs in Münster i. W.

	13°	14°	15°	16°	17°	18°	19°	20°	21°	22°	23°	24°	25°
1,042	1,041	1,041	1,040	1,040	1,039	1,039	1,038	1,038	1,037	1,037	1,036	1,036	1,036
1,125	1,124	1,124	1,124	1,123	1,123	1,122	1,122	1,122	1,121	1,121	1,120	1,120	1,120
1,186	1,185	1,185	1,184	1,183	1,183	1,182	1,181	1,181	1,180	1,179	1,179	1,178	1,178
1,321	1,320	1,320	1,319	1,319	1,319	1,318	1,318	1,318	1,317	1,317	1,317	1,317	1,317
1,840	1,839	1,838	1,837	1,836	1,835	1,834	1,833	1,832	1,830	1,829	1,828	1,827	1,827
1,113	1,112	1,112	1,111	1,111	1,111	1,110	1,110	1,109	1,109	1,108	1,108	1,107	1,107
0,727	0,727	0,726	0,725	0,724	0,723	0,722	0,721	0,719	0,718	0,717	0,716	0,716	0,715
0,904	0,903	0,902	0,901	0,900	0,900	0,899	0,898	0,897	0,896	0,896	0,895	0,894	0,894
1,490	1,489	1,487	1,485	1,483	1,481	1,479	1,477	1,475	1,473	1,472	1,470	1,469	1,469
1,231	1,230	1,230	1,229	1,229	1,228	1,228	1,227	1,227	1,226	1,225	1,225	1,224	1,224
1,046	1,046	1,045	1,045	1,045	1,044	1,044	1,044	1,043	1,042	1,041	1,041	1,041	1,041
1,004	1,003	1,003	1,003	1,003	1,002	1,002	1,002	1,001	1,001	1,001	1,001	1,001	1,001
0,960	0,960	0,960	0,960	0,959	0,959	0,959	0,959	0,958	0,958	0,958	0,958	0,957	0,957
1,082	1,082	1,082	1,081	1,081	1,081	1,081	1,081	1,080	1,080	1,080	1,080	1,079	1,079
1,282	1,282	1,281	1,281	1,280	1,280	1,280	1,279	1,279	1,279	1,278	1,278	1,278	1,278
1,430	1,430	1,429	1,428	1,428	1,427	1,426	1,426	1,425	1,424	1,424	1,423	1,422	1,422
1,145	1,144	1,144	1,143	1,143	1,142	1,142	1,141	1,141	1,140	1,140	1,140	1,140	1,140
1,179	1,178	1,178	1,177	1,177	1,176	1,176	1,176	1,175	1,175	1,175	1,174	1,174	1,174
1,333	1,332	1,332	1,332	1,331	1,331	1,330	1,330	1,329	1,329	1,328	1,328	1,328	1,328
1,162	1,161	1,161	1,160	1,160	1,159	1,159	1,158	1,158	1,157	1,157	1,156	1,156	1,156
1,239	1,238	1,238	1,238	1,237	1,237	1,236	1,236	1,235	1,235	1,235	1,234	1,234	1,234
0,997	0,996	0,995	0,995	0,994	0,993	0,992	0,991	0,990	0,989	0,989	0,988	0,987	0,987
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	0,824
0,811	0,810	0,809	0,808	0,807	0,806	0,805	0,804	0,803	0,803	0,803	0,802	0,801	0,801
0,846	0,846	0,845	0,844	0,844	0,843	0,842	0,841	0,840	0,839	0,838	0,837	0,836	0,836
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	0,886
0,983	0,982	0,982	0,981	0,981	0,980	0,980	0,979	0,979	0,978	0,977	0,977	0,977	0,976
0,977	0,976	0,976	0,975	0,975	0,974	0,974	0,973	0,973	0,972	0,972	0,971	0,971	0,971

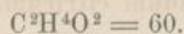
## Die Löslichkeit chemischer Präparate in Wasser, Spiritus und unter Berichtigung und Vervollständigung

	Wasser	Spiritus	Aether
Acidum benzoicum . . . . .	375	2,5	—
"  boricum . . . . .	25	15	—
"  carbolicum . . . . .	15	—	—
"  citricum . . . . .	0,6	1	50
"  gallicum . . . . .	100	5	—
"  pyrogallicum . . . . .	2,5	—	—
"  salicylicum . . . . .	600	—	—
"  succinicum . . . . .	20	10	—
"  tannicum . . . . .	in jeder Menge	2	—
"  tartaricum . . . . .	0,8	2,5	0
Alumen . . . . .	11	0	0
Alumen natum . . . . .	25	0	0
Aluminium sulfuricum . . . . .	1,5	0	0
Ammonium bromatum . . . . .	1,5	150	0
"  carbonicum . . . . .	4	—	0
"  chloricum . . . . .	3	0	0
"  jodatum . . . . .	1	9	0
Antifebrinum . . . . .	194	3,5	—
Antipyrinum . . . . .	1	1	50
Arbuticum . . . . .	8	16	0
Argentum nitricum . . . . .	1	12	—
Atropinum sulfuricum . . . . .	1	3	0
Auro-Natrium chloratum . . . . .	2	—	0
Borax . . . . .	18	0	0
Bromum . . . . .	40	—	—
Chininum bisulfuricum . . . . .	12	35	0
"  hydrochloricum . . . . .	35	3	0
"  sulfuricum . . . . .	800	100	0
Codeinum . . . . .	80	—	—
Codeinum phosphoricum . . . . .	—	—	—
Coffeinum . . . . .	—	—	—
Cuprum sulfuricum . . . . .	—	—	—
Ferrum lacticum . . . . .	—	—	—
"  sulfuricum . . . . .	—	—	—
Hydrargyrum bichloratum . . . . .	—	—	—
"  bijodatum . . . . .	—	—	—
"  cyanatum . . . . .	—	—	—
Jodoformium . . . . .	—	—	—
Jodum . . . . .	—	—	—
Kalium . . . . .	—	—	—
"  aceticum . . . . .	—	—	—
"  bicarbonicum . . . . .	—	—	—
"  bichromicum . . . . .	—	—	—
"  bromatum . . . . .	—	—	—
"  carbonicum . . . . .	—	—	—
"  chloricum . . . . .	—	—	—
"  jodatum . . . . .	—	—	—
"  nitricum . . . . .	—	—	—
"  permanganicum . . . . .	—	—	—
"  sulfuricum . . . . .	—	—	—
"  tartaricum . . . . .	—	—	—
Lithium carbonicum . . . . .	—	—	—
Magnesium sulfuricum . . . . .	—	—	—
Manganum sulfuricum . . . . .	—	—	—
Morphinum hydrochloricum . . . . .	—	—	—
"  sulfuricum . . . . .	—	—	—
Natrium aceticum . . . . .	—	—	—
"  benzoicum . . . . .	—	—	—

## Aether bei 15° in für den praktischen Gebrauch abgerundeten Zahlen, der entsprechenden Tabelle der Germ.

Wasser	Spiritus	Aether		Wasser	Spiritus	Aether
4	0	0	Natrium bicarbonicum . . . . .	12	0	0
75	50	—	"  bromatum . . . . .	1,2	10	0
2,5	0	0	"  carbonicum . . . . .	1,6	0	0
50	0	0	"  chloratum . . . . .	3	0	0
2	0	0	"  jodatum . . . . .	0,6	3	0
16	3	4	"  nitricum . . . . .	1,2	50	0
0	130	0	"  phosphoricum . . . . .	6	0	0
20	15	—	"  salicylicum . . . . .	1	6	0
0	50	6	"  sulfuricum . . . . .	3	—	0
5000	10	3	Phyaostigminum salicylicum . . . . .	150	12	0
6	20	0	Plumbum aceticum . . . . .	3	30	0
0,5	1,5	0	"  jodatum . . . . .	2000	—	0
4	—	0	Saccharinum . . . . .	—	30	—
10	—	0	Saccharum . . . . .	0,5	—	0
2	200	0	"  Lactis . . . . .	7	—	0
1	—	0	Salolium . . . . .	—	10	0,3
16	130	0	Santoninum . . . . .	5000	50	—
0,75	12	0	Strychninum nitricum . . . . .	100	100	—
4	—	0	Sulfonalum . . . . .	500	65	115
16	—	0	Tartarus boraxatus . . . . .	1	—	0
10	—	0	"  deparatus . . . . .	240	—	0
0,75	—	0	"  natronatus . . . . .	1,5	—	0
80	—	0	"  stibiatus . . . . .	17	—	0
1,5	—	0	Thymolum . . . . .	1900	1	—
0,8	—	0	Veratrinum . . . . .	—	4	—
20	40	0	Zincum aceticum . . . . .	3	36	0
15	—	0	"  sulfo-carbolicum . . . . .	2	2	0
1,5	25	0	"  sulfuricum . . . . .	0,6	—	0
2	45	0				

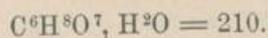
## Acidum aceticum.



Spezifische Gewichte wässriger Verdünnungen  
nach OUDEMANS bei 15° C.

Spec. Gewicht	Proc. C <sup>2</sup> H <sup>4</sup> O <sup>2</sup>	Spec. Gewicht	Proc. C <sup>2</sup> H <sup>4</sup> O <sup>2</sup>	Spec. Gewicht	Proc. C <sup>2</sup> H <sup>4</sup> O <sup>2</sup>
1,0000	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	1,0623	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	97
1,0412	30	1,0707	64	1,0604	98
1,0424	31	1,0712	65	1,0580	99
1,0436	32	1,0717	66	1,0553	100
1,0447	33	1,0721	67		

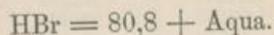
## Acidum citricum.



Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Citronensäure  
nach GERLACH bei 15°.

Specifisches Gewicht	Proc. $C^6H^8O^7, H^2O$						
1,0037	1	1,0718	18	1,1467	35	1,2307	52
1,0074	2	1,0762	19	1,1515	36	1,2359	53
1,0111	3	1,0805	20	1,1564	37	1,2410	54
1,0149	4	1,0848	21	1,1612	38	1,2462	55
1,0186	5	1,0889	22	1,1661	39	1,2514	56
1,0227	6	1,0930	23	1,1709	40	1,2572	57
1,0268	7	1,0972	24	1,1756	41	1,2627	58
1,0309	8	1,1014	25	1,1814	42	1,2683	59
1,0350	9	1,1060	26	1,1851	43	1,2738	60
1,0392	10	1,1106	27	1,1899	44	1,2794	61
1,0431	11	1,1152	28	1,1947	45	1,2849	62
1,0470	12	1,1198	29	1,1998	46	1,2904	63
1,0509	13	1,1244	30	1,2050	47	1,2960	64
1,0549	14	1,1288	31	1,2103	48	1,3015	65
1,0588	15	1,1333	32	1,2153	49	1,3071	66
1,0632	16	1,1378	33	1,2204	50	1,30763	66,1
1,0675	17	1,1422	34	1,2257	51		

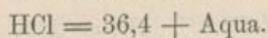
## Acidum hydrobromicum.



Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Bromwasserstoff  
nach H. TOPSOE.

Spec. Gewicht	Proc. HBr	Temperatur	Spec. Gewicht	Proc. HBr	Temperatur
1,055	7,67	14°	1,335	36,67	13°
1,075	10,19	14°	1,349	37,86	13°
1,089	11,94	14°	1,368	39,13	13°
1,097	12,96	14°	1,419	43,12	13°
1,118	15,37	14°	1,431	43,99	13°
1,131	16,92	14°	1,438	44,62	13°
1,164	20,65	14°	1,451	45,45	14°
1,200	24,35	13°	1,460	46,09	13°
1,232	27,62	13°	1,485	47,87	14°
1,253	29,68	13°	1,490	48,17	14°
1,302	33,84	13°			

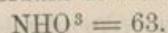
## Acidum hydrochloricum.



Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Chlorwasserstoff  
nach URE bei 15,5° C.

Spec. Gewicht	Proc. HCl	Spec. Gewicht	Proc. HCl	Spec. Gewicht	Proc. HCl
1,0020	0,408	1,0697	14,271	1,1389	28,136
1,0040	0,816	1,0718	14,679	1,1410	28,544
1,0060	1,224	1,0738	15,087	1,1431	28,951
1,0080	1,631	1,0758	15,494	1,1452	29,359
1,0100	2,039	1,0778	15,902	1,1473	29,767
1,0120	2,447	1,0798	16,310	1,1494	30,174
1,0140	2,854	1,0818	16,718	1,1515	30,582
1,0160	3,262	1,0838	17,126	1,1536	30,990
1,0180	3,670	1,0859	17,534	1,1557	31,398
1,0200	4,078	1,0879	17,941	1,1578	31,805
1,0220	4,486	1,0899	18,349	1,1599	32,213
1,0239	4,893	1,0919	18,757	1,1620	32,621
1,0259	5,301	1,0939	19,165	1,1641	33,029
1,0279	5,709	1,0960	19,572	1,1661	33,437
1,0298	6,116	1,0980	19,980	1,1681	33,845
1,0318	6,524	1,1000	20,388	1,1701	34,252
1,0337	6,932	1,1020	20,796	1,1721	34,660
1,0357	7,340	1,1041	21,203	1,1741	35,068
1,0377	7,747	1,1061	21,611	1,1762	35,476
1,0397	8,155	1,1082	22,019	1,1782	35,884
1,0417	8,563	1,1102	22,426	1,1802	36,292
1,0437	8,971	1,1123	22,834	1,1822	36,700
1,0457	9,379	1,1143	23,242	1,1846	37,108
1,0477	9,788	1,1164	23,650	1,1859	37,516
1,0497	10,194	1,1185	24,058	1,1875	37,923
1,0517	10,602	1,1206	24,466	1,1893	38,330
1,0537	11,010	1,1226	24,874	1,1910	38,738
1,0557	11,418	1,1247	25,282	1,1928	39,146
1,0577	11,825	1,1267	25,690	1,1946	39,554
1,0597	12,233	1,1287	26,098	1,1964	39,961
1,0617	12,641	1,1308	26,505	1,1982	40,369
1,0637	13,049	1,1328	26,913	1,2000	40,777
1,0657	13,456	1,1349	27,321		
1,0677	13,863	1,1369	27,728		

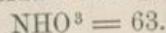
## Acidum nitricum.



Specifiche Gewichte wässriger Verdünnungen von Salpetersäure  
nach J. KOLB bei 15° C.

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

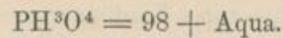
## Acidum nitricum.



Specifiche Gewichte und Grade Baumé wässriger Verdünnungen  
von Salpetersäure nach J. KOLB bei 15° C.

Spec. Gewicht	Grade Baumé	Proc. HNO <sup>3</sup>	Spec. Gewicht	Grade Baumé	Proc. HNO <sup>3</sup>	Spec. Gewicht	Grade Baumé	Proc. HNO <sup>3</sup>
1,007	1	1,5	1,143	18	23,6	1,321	35	50,7
1,014	2	2,6	1,152	19	24,9	1,334	36	52,9
1,022	3	4,0	1,161	20	26,3	1,346	37	55,0
1,029	4	5,1	1,171	21	27,8	1,359	38	57,3
1,036	5	6,3	1,180	22	29,2	1,372	39	59,6
1,044	6	7,6	1,190	23	30,7	1,384	40	61,7
1,052	7	9,0	1,199	24	32,1	1,398	41	64,5
1,060	8	10,2	1,210	25	33,8	1,412	42	67,5
1,067	9	11,4	1,221	26	35,5	1,426	43	70,6
1,075	10	12,7	1,231	27	37,0	1,440	44	74,4
1,083	11	14,0	1,242	28	38,6	1,454	45	78,4
1,091	12	15,3	1,252	29	40,2	1,470	46	83,0
1,100	13	16,8	1,264	30	41,5	1,485	47	87,1
1,108	14	18,0	1,275	31	43,5	1,501	48	92,6
1,116	15	19,4	1,286	32	45,0	1,516	49	96,0
1,125	16	20,8	1,298	33	47,1	1,524	49,5	98,0
1,134	17	22,2	1,309	34	48,6	1,530	49,9	100,0

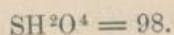
## Acidum phosphoricum.



Specifische Gewichte wässriger Verdünnungen von Phosphorsäure  
nach SCHIFF (BIEDERMANN).

Spec. Gewicht	Proc. P <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	Proc. H <sup>3</sup> PO <sup>4</sup>	Spec. Gewicht	Proc. P <sup>2</sup> O <sup>5</sup>	Proc. H <sup>3</sup> PO <sup>4</sup>
1,0054	0,726	1	1,1962	22,506	31
1,0109	1,452	2	1,2036	23,232	32
1,0164	2,178	3	1,2111	23,958	33
1,0220	2,904	4	1,2186	24,684	34
1,0276	3,630	5	1,2262	25,410	35
1,0333	4,356	6	1,2338	26,136	36
1,0390	5,082	7	1,2415	26,862	37
1,0449	5,808	8	1,2493	27,588	38
1,0508	6,534	9	1,2572	28,314	39
1,0567	7,260	10	1,2651	29,040	40
1,0627	7,986	11	1,2731	29,766	41
1,0688	8,712	12	1,2812	30,492	42
1,0749	9,438	13	1,2894	31,218	43
1,0811	10,164	14	1,2976	31,944	44
1,0874	10,890	15	1,3059	32,670	45
1,0937	11,616	16	1,3143	33,496	46
1,1001	12,342	17	1,3227	34,222	47
1,1065	13,068	18	1,3313	34,948	48
1,1130	13,794	19	1,3399	35,674	49
1,1196	14,520	20	1,3486	36,400	50
1,1262	15,246	21	1,3573	37,126	51
1,1329	15,972	22	1,3661	37,852	52
1,1397	16,698	23	1,3750	38,578	53
1,1465	17,424	24	1,3840	39,304	54
1,1534	18,150	25	1,3931	40,030	55
1,1604	18,876	26	1,4022	40,756	56
1,1674	19,602	27	1,4114	41,482	57
1,1745	20,328	28	1,4207	42,208	58
1,1817	21,054	29	1,4301	42,934	59
1,1889	21,780	30	1,4395	43,660	60

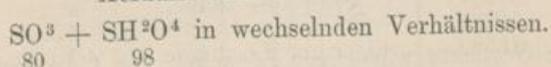
## Acidum sulfuricum.



Specifiche Gewichte und Araeometergrade wässriger Verdünnungen  
von Schwefelsäure nach BINEAU bei 15° C.

Spec. Gewicht	Araeometergrade Baumé	Proc. SH <sup>2</sup> O <sup>4</sup>	Proc. SO <sup>3</sup>	Spec. Gewicht	Araeometergrade Baumé	Proc. SH <sup>2</sup> O <sup>4</sup>	Proc. SO <sup>3</sup>
1,036	5	5,4	4,5	1,514	49	61,1	50,0
1,075	10	10,9	8,9	1,530	50	62,6	51,1
1,116	15	16,3	13,3	1,546	51	63,9	52,2
1,161	20	22,4	18,3	1,563	52	65,4	53,4
1,209	25	28,3	23,1	1,580	53	66,9	54,6
1,262	30	34,8	28,4	1,597	54	68,4	55,8
1,296	33	38,9	31,8	1,615	55	70,0	57,1
1,320	35	41,6	34,0	1,634	56	71,6	58,4
1,332	36	43,0	35,1	1,652	57	73,2	59,7
1,345	37	44,3	36,2	1,671	58	74,7	61,0
1,357	38	45,5	37,2	1,691	59	76,3	62,3
1,370	39	46,9	38,3	1,711	60	78,0	63,6
1,383	40	48,4	39,5	1,732	61	79,8	65,1
1,397	41	49,9	40,7	1,753	62	81,7	66,7
1,410	42	51,2	41,8	1,774	63	83,9	68,5
1,424	43	52,5	42,9	1,796	64	86,3	70,4
1,438	44	54,0	44,1	1,819	65	89,5	73,0
1,453	45	55,4	45,2	1,830	65,5	91,8	74,9
1,468	46	56,9	46,4	1,837	65,8	94,5	77,1
1,483	47	58,2	47,5	1,842	66,0	100,0 (?)	81,6
1,498	48	59,6	48,7				

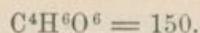
## Acidum sulfuricum fumans.



Specifiche Gewichte bei verschiedenem Gehalt an Schwefelsäure-  
anhydrid (SO<sup>3</sup>) nach CL. WINKLER bei 20°.

Spec. Gewicht	Proc. SO <sup>3</sup>	Spec. Gewicht	Proc. SO <sup>3</sup>	Spec. Gewicht	Proc. SO <sup>3</sup>
1,835	75,31	1,880	82,81	1,925	85,06
1,840	77,38	1,885	82,97	1,930	85,57
1,845	79,28	1,890	83,13	1,935	86,23
1,850	80,01	1,895	83,43	1,940	86,78
1,855	80,95	1,900	83,48	1,945	87,13
1,860	81,84	1,905	83,57	1,950	87,41
1,865	82,12	1,910	83,73	1,955	87,65
1,870	82,41	1,915	84,08	1,960	88,22
1,875	82,63	1,920	84,56	1,965	88,92

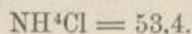
## Acidum tartaricum.



Specifiche Gewichte wässriger Lösungen von Weinsäure  
nach GERLACH bei 15° C.

Spec. Gewicht	Proc. $C^4H^6O^6$	Spec. Gewicht	Proc. $C^4H^6O^6$	Spec. Gewicht	Proc. $C^4H^6O^6$
1,0045	1	1,0969	20	1,2019	39
1,0090	2	1,1020	21	1,20785	40
1,0136	3	1,1072	22	1,2138	41
1,0179	4	1,1124	23	1,2198	42
1,0224	5	1,1175	24	1,2259	43
1,0273	6	1,1227	25	1,2317	44
1,0322	7	1,1282	26	1,2377	45
1,0371	8	1,1338	27	1,2441	46
1,0420	9	1,1393	28	1,2504	47
1,0469	10	1,1449	29	1,2568	48
1,0517	11	1,1505	30	1,2632	49
1,0565	12	1,1560	31	1,2696	50
1,0613	13	1,1615	32	1,2762	51
1,0661	14	1,1670	33	1,2828	52
1,0709	15	1,1726	34	1,2894	53
1,0761	16	1,1781	35	1,2961	54
1,0813	17	1,1840	36	1,3027	55
1,0865	18	1,1900	37	1,3093	56
1,0917	19	1,1959	38	1,3159	57

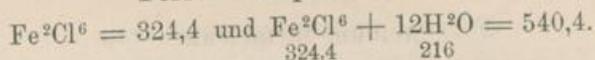
## Ammonium chloratum.



Specifiche Gewichte wässriger Lösungen von Chlorammonium  
nach GERLACH bei 15° C.

Spec. Gewicht	Proc. $NH^4Cl$	Spec. Gewicht	Proc. $NH^4Cl$	Spec. Gewicht	Proc. $NH^4Cl$
1,00316	1	1,03081	10	1,05648	19
1,00632	2	1,03370	11	1,05929	20
1,00948	3	1,03658	12	1,06204	21
1,01264	4	1,03947	13	1,06479	22
1,01580	5	1,04325	14	1,06754	23
1,01880	6	1,04524	15	1,07029	24
1,02180	7	1,04805	16	1,07304	25
1,02481	8	1,05086	17	1,07375	26
1,02781	9	1,05367	18	1,07658	26,297

## Ferrum sesquichloratum.



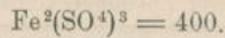
Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Eisenchlorid (Liquor Ferri sesquichlorati) nach HAGER bei 17,5° C.

Spec. Gewicht	Proc. Fe <sup>2</sup> Cl <sup>6</sup>	Proc. Fe <sup>2</sup> Cl <sup>6</sup> + 12H <sup>2</sup> O	Spec. Gewicht	Proc. Fe <sup>2</sup> Cl <sup>6</sup>	Proc. Fe <sup>2</sup> Cl <sup>6</sup> + 12H <sup>2</sup> O	Spec. Gewicht	Proc. Fe <sup>2</sup> Cl <sup>6</sup>	Proc. Fe <sup>2</sup> Cl <sup>6</sup> + 12H <sup>2</sup> O
1,008	1,0	1,6	1,191	21,0	34,9	1,428	41,0	68,3
1,012	1,5	2,4	1,196	21,5	35,7	1,434	41,5	69,1
1,016	2,0	3,3	1,202	22,0	36,6	1,441	42,0	69,9
1,020	2,5	4,1	1,207	22,5	37,4	1,447	42,5	70,7
1,025	3,0	4,9	1,212	23,0	38,3	1,454	43,0	71,6
1,029	3,5	5,8	1,217	23,5	39,1	1,462	43,5	72,4
1,033	4,0	6,6	1,223	24,0	39,9	1,469	44,0	73,2
1,037	4,5	7,4	1,228	24,5	40,7	1,475	44,5	74,1
1,042	5,0	8,3	1,234	25,0	41,6	1,481	45,0	74,9
1,046	5,5	9,1	1,239	25,5	42,4	1,488	45,5	75,7
1,051	6,0	9,9	1,245	26,0	43,2	1,494	46,0	76,5
1,055	6,5	10,8	1,250	26,5	44,1	1,500	46,5	77,4
1,060	7,0	11,6	1,256	27,0	44,9	1,507	47,0	78,2
1,064	7,5	12,4	1,262	27,5	45,7	1,513	47,5	79,0
1,069	8,0	13,3	1,268	28,0	46,6	1,520	48,0	79,9
1,073	8,5	14,1	1,274	28,5	47,4	1,526	48,5	80,7
1,078	9,0	14,9	1,280	29,0	48,2	1,533	49,0	81,5
1,082	9,5	15,8	1,286	29,5	49,1	1,540	49,5	82,4
1,087	10,0	16,6	1,292	30,0	49,9	1,547	50,0	83,2
1,091	10,5	17,4	1,298	30,5	50,7	1,553	50,5	84,0
1,095	11,0	18,3	1,304	31,0	51,6	1,560	51,0	84,8
1,099	11,5	19,1	1,310	31,5	52,4	1,567	51,5	85,6
1,104	12,0	19,9	1,316	32,0	53,2	1,573	52,0	86,4
1,109	12,5	20,8	1,322	32,5	54,1	1,580	52,5	87,3
1,113	13,0	21,6	1,328	33,0	54,9	1,587	53,0	88,2
1,118	13,5	22,4	1,334	33,5	55,7	1,593	53,5	89,0
1,123	14,0	23,3	1,340	34,0	56,6	1,600	54,0	89,8
1,127	14,5	24,1	1,346	34,5	57,4	1,606	54,5	90,6
1,131	15,0	24,9	1,352	35,0	58,2	1,612	55,0	91,5
1,135	15,5	25,8	1,358	35,5	59,1	1,618	55,5	92,4
1,140	16,0	26,6	1,364	36,0	59,9	1,624	56,0	93,2
1,145	16,5	27,4	1,370	36,5	60,7	1,630	56,5	94,0
1,150	17,0	28,3	1,376	37,0	61,5	1,636	57,0	94,8
1,155	17,5	29,1	1,382	37,5	62,4	1,642	57,5	95,6
1,160	18,0	29,9	1,390	38,0	63,2	1,648	58,0	96,4
1,165	18,5	30,8	1,396	38,5	64,0	1,653	58,5	97,3
1,170	19,0	31,6	1,403	39,0	64,9	1,659	59,0	98,2
1,175	19,5	32,4	1,409	39,5	65,7	1,665	59,5	99,1
1,180	20,0	33,3	1,415	40,0	66,6	1,670	60,0	100,0
1,185	20,5	34,1	1,421	40,5	67,4	1,675	60,5	108,0

Das spezifische Gewicht der Lösungen vermehrt oder vermindert sich zwischen 8–24° C. bei Ab- und Zunahme der Wärme um 1° C. bei einem Gehalt an wasserfreiem Eisenchlorid

von 50–60%	durchschnittlich um	0,0008
" 45–49 "	"	0,0007
" 40–44 "	"	0,0006
" 30–39 "	"	0,0005
" 20–29 "	"	0,0004
" 10–19 "	"	0,0003.

## Ferrum sulfuricum oxydatum.



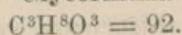
Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Eisenoxydsulfat (Liquor Ferri sulfurici oxydati) nach HAGER bei 18° C.

Spec. Gewicht	Proc. Fe	Proc. Fe <sup>2</sup> (SO <sup>4</sup> ) <sup>3</sup>	Spec. Gewicht	Proc. Fe	Proc. Fe <sup>2</sup> (SO <sup>4</sup> ) <sup>3</sup>	Spec. Gewicht	Proc. Fe	Proc. Fe <sup>2</sup> (SO <sup>4</sup> ) <sup>3</sup>
1,004	0,14	0,5	1,156	4,34	15,5	1,344	8,54	30,5
1,008	0,28	1	1,162	4,48	16	1,351	8,68	31
1,013	0,42	1,5	1,167	4,62	16,5	1,358	8,82	31,5
1,017	0,56	2	1,173	4,76	17	1,365	8,96	32
1,022	0,70	2,5	1,178	4,90	17,5	1,373	9,10	32,5
1,027	0,84	3	1,184	5,04	18	1,380	9,24	33
1,031	0,98	3,5	1,190	5,18	18,5	1,388	9,38	33,5
1,036	1,12	4	1,196	5,32	19	1,395	9,52	34
1,041	1,26	4,5	1,202	5,46	19,5	1,403	9,66	34,5
1,046	1,40	5	1,208	5,60	20	1,411	9,80	35
1,051	1,54	5,5	1,214	5,74	20,5	1,419	9,94	35,5
1,057	1,68	6	1,220	5,88	21	1,427	10,08	36
1,062	1,82	6,5	1,226	6,02	21,5	1,434	10,22	36,5
1,067	1,96	7	1,232	6,16	22	1,442	10,36	37
1,072	2,10	7,5	1,239	6,30	22,5	1,450	10,50	37,5
1,077	2,24	8	1,245	6,44	23	1,458	10,64	38
1,082	2,38	8,5	1,251	6,58	23,5	1,466	10,78	38,5
1,087	2,52	9	1,258	6,72	24	1,474	10,92	39
1,092	2,66	9,5	1,264	6,86	24,5	1,482	11,06	39,5
1,097	2,80	10	1,271	7,00	25	1,490	11,20	40
1,102	2,94	10,5	1,277	7,14	25,5	1,498	11,34	40,5
1,107	3,08	11	1,284	7,28	26	1,506	11,48	41
1,112	3,22	11,5	1,290	7,42	26,5	1,515	11,62	41,5
1,118	3,36	12	1,297	7,56	27	1,523	11,76	42
1,123	3,50	12,5	1,303	7,70	27,5	1,532	11,90	42,5
1,129	3,64	13	1,310	7,84	28	1,540	12,04	43
1,134	3,78	13,5	1,316	7,98	28,5	1,549	12,18	43,5
1,140	3,92	14	1,323	8,12	29	1,557	12,32	44
1,145	4,06	14,5	1,330	8,26	29,5			
1,151	4,20	15	1,337	8,40	30			

Das spezifische Gewicht der Ferrisulfatlösung vermehrt oder vermindert sich bei Zu- und Abnahme der Wärme um je 1° bei einem Gehalte von

40—44%	durchschnittlich	um	0,0007
30—39	"	"	0,0006
20—29	"	"	0,0005
10—19	"	"	0,0004
1—9	"	"	0,0003.

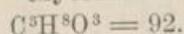
## Glycerinum.



Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Glycerin nach SCHWEIKERT.

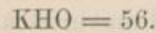
Spec. Gewicht	Proc. H <sup>2</sup> O	Spec. Gewicht	Proc. H <sup>2</sup> O	Spec. Gewicht	Proc. H <sup>2</sup> O
1,267	0	1,212	17	1,161	34
1,264	1	1,209	18	1,159	35
1,260	2	1,206	19	1,156	36
1,257	3	1,203	20	1,153	37
1,254	4	1,200	21	1,150	38
1,250	5	1,197	22	1,147	39
1,247	6	1,194	23	1,145	40
1,244	7	1,191	24	1,142	41
1,240	8	1,188	25	1,139	42
1,237	9	1,185	26	1,136	43
1,234	10	1,182	27	1,134	44
1,231	11	1,179	28	1,131	45
1,228	12	1,176	29	1,128	46
1,224	13	1,173	30	1,126	46
1,221	14	1,170	31	1,123	48
1,218	15	1,167	32	1,120	49
1,215	16	1,164	33	1,118	50

## Glycerinum.



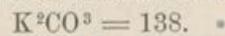
Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Glycerin nach STROHMER bei 17,5° C. und nach LENZ bei 12—14° C.

Nach STROHMER				Nach LENZ			
Spec. Gewicht	Proc. C <sup>3</sup> H <sup>8</sup> O <sup>3</sup>	Spec. Gewicht	Proc. C <sup>3</sup> H <sup>8</sup> O <sup>3</sup>	Spec. Gewicht	Proc. C <sup>3</sup> H <sup>8</sup> O <sup>3</sup>	Spec. Gewicht	Proc. C <sup>3</sup> H <sup>8</sup> O <sup>3</sup>
1,128	50	1,196	75	1,005	2	1,132	50
1,130	51	1,199	76	1,009	4	1,137	52
1,133	52	1,202	77	1,014	6	1,143	54
1,135	53	1,204	78	1,019	8	1,148	56
1,137	54	1,207	79	1,024	10	1,153	58
1,140	55	1,210	80	1,029	12	1,158	60
1,142	56	1,213	81	1,034	14	1,164	62
1,144	57	1,215	82	1,039	16	1,170	64
1,146	58	1,218	83	1,044	18	1,176	66
1,149	59	1,220	84	1,049	20	1,183	68
1,151	60	1,223	85	1,055	22	1,189	70
1,154	61	1,226	86	1,060	24	1,194	72
1,157	62	1,228	87	1,066	26	1,199	74
1,160	63	1,231	88	1,071	28	1,204	76
1,163	64	1,233	89	1,077	30	1,210	78
1,167	65	1,236	90	1,082	32	1,215	80
1,170	66	1,239	91	1,088	34	1,221	82
1,173	67	1,241	92	1,093	36	1,226	84
1,176	68	1,244	93	1,099	38	1,232	86
1,179	69	1,246	94	1,104	40	1,237	88
1,182	70	1,249	95	1,110	42	1,242	90
1,185	71	1,252	96	1,115	44	1,248	92
1,188	72	1,254	97	1,121	46	1,253	94
1,190	73	1,259	98	1,126	48	1,258	96
1,193	74	1,259	99			1,263	98
		1,262	100			1,269	100

**Kali causticum.**

Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Aetzkali  
nach SCHIFF und TUNNERMANN bei 15° C.

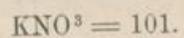
Spec. Gewicht	Proc. KHO	Spec. Gewicht	Proc. KHO	Spec. Gewicht	Proc. KOH
1,009	1	1,230	25	1,527	49
1,017	2	1,241	26	1,539	50
1,025	3	1,252	27	1,552	51
1,033	4	1,264	28	1,565	52
1,041	5	1,278	29	1,578	53
1,049	6	1,288	30	1,590	54
1,058	7	1,300	31	1,604	55
1,065	8	1,311	32	1,618	56
1,074	9	1,324	33	1,630	57
1,083	10	1,336	34	1,641	58
1,092	11	1,349	35	1,655	59
1,101	12	1,361	36	1,667	60
1,111	13	1,374	37	1,682	61
1,119	14	1,387	38	1,695	62
1,128	15	1,400	39	1,705	63
1,137	16	1,411	40	1,718	64
1,146	17	1,425	41	1,729	65
1,155	18	1,438	42	1,740	66
1,166	19	1,450	43	1,751	67
1,177	20	1,462	44	1,768	68
1,188	21	1,475	45	1,780	69
1,198	22	1,488	46	1,790	70
1,209	23	1,499	47		
1,220	24	1,511	48		

**Kalium carbonicum.**

Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Kaliumcarbonat  
nach GERLACH bei 15° C.

Spec. Gewicht	Proc. $\text{K}^2\text{CO}^3$	Spec. Gewicht	Proc. $\text{K}^2\text{CO}^3$	Spec. Gewicht	Proc. $\text{K}^2\text{CO}^3$
1,00914	1	1,18265	19	1,38279	37
1,01829	2	1,19286	20	1,39476	38
1,02743	3	1,20344	21	1,40673	39
1,03658	4	1,21402	22	1,41870	40
1,04572	5	1,22459	23	1,43104	41
1,05513	6	1,23517	24	1,44338	42
1,06454	7	1,24575	25	1,45573	43
1,07396	8	1,25681	26	1,46807	44
1,08337	9	1,26787	27	1,48041	45
1,09278	10	1,27893	28	1,49314	46
1,10258	11	1,28999	29	1,50588	47
1,11238	12	1,30105	30	1,51861	48
1,12219	13	1,31261	31	1,53135	49
1,13199	14	1,32417	32	1,54408	50
1,14179	15	1,33573	33	1,55728	51
1,15200	16	1,34729	34	1,57048	52
1,16222	17	1,35885	35	1,57079	52,024
1,17243	18	1,37082	36		

## Kalium nitricum.



Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Kaliumnitrat  
nach GERLACH bei 15° C.

Spec. Gewicht	Proc. KNO <sub>3</sub>	Spec. Gewicht	Proc. KNO <sub>3</sub>	Spec. Gewicht	Proc. KNO <sub>3</sub>
1,00641	1	1,05197	8	1,09977	15
1,01283	2	1,05861	9	1,10701	16
1,01924	3	1,06524	10	1,11426	17
1,02566	4	1,07215	11	1,12150	18
1,03207	5	1,07905	12	1,12875	19
1,03870	6	1,08596	13	1,13599	20
1,04534	7	1,09286	14	1,14361	21

Lac vac-  
cium.  
Reduction der spezifischen Gewichte auf die

Normaltemperatur von 15° C. nach MÜLLER.  
für ganze Milch.

a) Reduktionstabellen

Table with 15 columns (0-14) and 20 rows (14-35) showing specific gravity reduction for whole milk. The y-axis is labeled 'Grade des Milchprobers (Laktodensimeter)'.

Table with 17 columns (15-30) and 20 rows (14-35) showing specific gravity reduction for whole milk. The y-axis is labeled 'Grade des Milchprobers (Laktodensimeter)'.

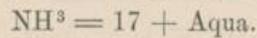
b) Reduktionstabelle für

abgerahmte Milch.

Table with 15 columns (0-14) and 20 rows (18-40) showing specific gravity reduction for skimmed milk. The y-axis is labeled 'Grade des Milchprobers (Laktodensimeter)'.

Table with 17 columns (15-30) and 20 rows (18-40) showing specific gravity reduction for skimmed milk. The y-axis is labeled 'Grade des Milchprobers (Laktodensimeter)'.

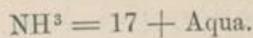
## Liquor Ammonii caustici.



Specifiche Gewichte wässriger Lösungen von Ammoniak ( $\text{NH}^3$ )  
nach CARIUS.

Spec. Gew. bei 14° C.	Proc. $\text{NH}^3$								
0,9991	0,2	0,9693	7,4	0,9427	14,6	0,9197	21,8	0,9001	29,0
0,9983	0,4	0,9685	7,6	0,9420	14,8	0,9191	22,0	0,8996	29,2
0,9975	0,6	0,9677	7,8	0,9414	15,0	0,9185	22,2	0,8991	29,4
0,9967	0,8	0,9670	8,0	0,9407	15,2	0,9180	22,4	0,8986	29,6
0,9959	1,0	0,9662	8,2	0,9400	15,4	0,9174	22,6	0,8981	29,8
0,9950	1,2	0,9654	8,4	0,9393	15,6	0,9168	22,8	0,8976	30,0
0,9941	1,4	0,9647	8,6	0,9386	15,8	0,9162	23,0	0,8971	30,2
0,9932	1,6	0,9639	8,8	0,9380	16,0	0,9156	23,2	0,8967	30,4
0,9924	1,8	0,9631	9,0	0,9373	16,2	0,9150	23,4	0,8962	30,6
0,9915	2,0	0,9623	9,2	0,9366	16,4	0,9145	23,6	0,8957	30,8
0,9907	2,2	0,9616	9,4	0,9360	16,6	0,9139	23,8	0,8953	31,0
0,9899	2,4	0,9608	9,6	0,9353	16,8	0,9133	24,0	0,8948	31,2
0,9890	2,6	0,9601	9,8	0,9347	17,0	0,9127	24,2	0,8943	31,4
0,9882	2,8	0,9593	10,0	0,9340	17,2	0,9122	24,4	0,8938	31,6
0,9873	3,0	0,9586	10,2	0,9333	17,4	0,9116	24,6	0,8934	31,8
0,9863	3,2	0,9578	10,4	0,9327	17,6	0,9111	24,8	0,8929	32,0
0,9855	3,4	0,9571	10,6	0,9321	17,8	0,9106	25,0	0,8925	32,2
0,9847	3,6	0,9563	10,8	0,9314	18,0	0,9100	25,2	0,8920	32,4
0,9839	3,8	0,9556	11,0	0,9308	18,2	0,9094	25,4	0,8916	32,6
0,9831	4,0	0,9549	11,2	0,9302	18,4	0,9089	25,6	0,8911	32,8
0,9823	4,2	0,9542	11,4	0,9296	18,6	0,9083	25,8	0,8907	33,0
0,9815	4,4	0,9534	11,6	0,9289	18,8	0,9078	26,0	0,8903	33,2
0,9807	4,6	0,9527	11,8	0,9283	19,0	0,9073	26,2	0,8898	33,4
0,9799	4,8	0,9520	12,0	0,9277	19,2	0,9068	26,4	0,8894	33,6
0,9790	5,0	0,9512	12,2	0,9271	19,4	0,9063	26,6	0,8889	33,8
0,9781	5,2	0,9505	12,4	0,9264	19,6	0,9057	26,8	0,8885	34,0
0,9773	5,4	0,9498	12,6	0,9257	19,8	0,9052	27,0	0,8881	34,2
0,9765	5,6	0,9491	12,8	0,9251	20,0	0,9047	27,2	0,8877	34,4
0,9757	5,8	0,9484	13,0	0,9245	20,2	0,9041	27,4	0,8872	34,6
0,9749	6,0	0,9477	13,2	0,9239	20,4	0,9036	27,6	0,8868	34,8
0,9741	6,2	0,9470	13,4	0,9233	20,6	0,9031	27,8	0,8864	35,0
0,9733	6,4	0,9463	13,6	0,9227	20,8	0,9026	28,0	0,8860	35,2
0,9725	6,6	0,9456	13,8	0,9221	21,0	0,9021	28,2	0,8856	35,4
0,9717	6,8	0,9449	14,0	0,9215	21,2	0,9016	28,4	0,8852	35,6
0,9709	7,0	0,9441	14,2	0,9209	21,4	0,9011	28,6	0,8848	35,8
0,9701	7,2	0,9434	14,4	0,9203	21,6	0,9006	28,8	0,8844	36,0

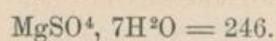
## Liquor Ammonii caustici.



Specifische Gewichte wässeriger Lösungen von Ammoniak ( $\text{NH}^3$ )  
nach LUNGE und WIESNICK.

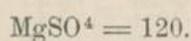
Spec. Gew. bei 15°	Proc. $\text{NH}^3$	l1 enthält $\text{NH}^3$ bei 15°	Correction des spec. Gew. für $\pm 1^\circ$	Spec. Gew. bei 15°	Proc. $\text{NH}^3$	l1 enthält $\text{NH}^3$ bei 15°	Correction des spec. Gew. für $\pm 1^\circ$
1,000	0,00	0,0	0,00018	0,940	15,63	146,9	0,00039
0,998	0,45	4,5	0,00018	0,938	16,22	152,1	0,00040
0,996	0,91	9,1	0,00019	0,936	16,82	157,4	0,00041
0,994	1,37	13,6	0,00019	0,934	17,42	162,7	0,00041
0,992	1,84	18,2	0,00020	0,932	18,03	168,1	0,00042
0,990	2,31	22,9	0,00020	0,930	18,64	173,4	0,00042
0,988	2,80	27,7	0,00021	0,928	19,25	178,6	0,00043
0,986	3,30	32,5	0,00021	0,926	19,87	184,2	0,00044
0,984	3,80	37,4	0,00022	0,924	20,49	189,3	0,00045
0,982	4,30	42,2	0,00022	0,922	21,12	194,7	0,00046
0,980	4,80	47,0	0,00023	0,920	21,75	200,1	0,00047
0,978	5,30	51,8	0,00023	0,918	22,39	205,6	0,00048
0,976	5,80	56,6	0,00024	0,916	23,03	210,9	0,00049
0,974	6,30	61,4	0,00024	0,914	23,68	216,3	0,00050
0,972	6,80	66,1	0,00025	0,912	24,33	221,9	0,00051
0,970	7,31	70,9	0,00025	0,910	24,99	227,4	0,00052
0,968	7,82	75,7	0,00026	0,908	25,65	232,9	0,00053
0,966	8,33	80,5	0,00026	0,906	26,31	238,3	0,00054
0,964	8,84	85,2	0,00027	0,904	26,98	243,9	0,00055
0,962	9,35	89,9	0,00028	0,902	27,65	249,4	0,00056
0,960	9,91	95,1	0,00029	0,900	28,33	255,0	0,00057
0,958	10,47	100,3	0,00030	0,898	29,01	260,5	0,00058
0,956	11,03	105,4	0,00031	0,896	29,69	266,0	0,00059
0,954	11,60	110,7	0,00032	0,894	30,37	271,5	0,00060
0,952	12,17	115,9	0,00033	0,892	31,05	277,0	0,00060
0,950	12,74	121,0	0,00034	0,890	31,75	282,6	0,00061
0,948	13,31	126,2	0,00035	0,888	32,50	288,6	0,00062
0,946	13,88	131,3	0,00036	0,886	33,25	294,6	0,00063
0,944	14,46	136,5	0,00037	0,884	34,10	301,4	0,00064
0,942	15,04	141,7	0,00038	0,882	34,95	308,3	0,00065

Zum Gebrauche dieser Tabelle muss man die mit einem genauen Thermometer gefundenen Temperaturen durch die in der letzten Spalte stehenden Correctionsziffern, welche die hinzuzufügende oder abzuziehende Zahl direct angeben, auf 15° bringen. Doch darf die Beobachtungstemperatur nicht erheblich unter oder über 15° sein, weil sonst die Ausdehnungscoefficienten vermuthlich andere sein werden.

**Magnesium sulfuricum.**

Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Magnesiumsulfat  
nach GERLACH bei 15° C.

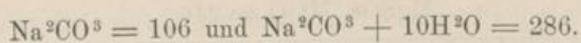
Spec. Gewicht	Proc. $\text{MgSO}^4, 7\text{H}^2\text{O}$	Spec. Gewicht	Proc. $\text{MgSO}^4, 7\text{H}^2\text{O}$	Spec. Gewicht	Proc. $\text{MgSO}^4, 7\text{H}^2\text{O}$
1,005	1	1,097	19	1,199	37
1,010	2	1,102	20	1,204	38
1,016	3	1,108	21	1,210	39
1,021	4	1,114	22	1,216	40
1,026	5	1,120	23	1,222	41
1,031	6	1,125	24	1,229	42
1,036	7	1,130	25	1,235	43
1,040	8	1,135	26	1,240	44
1,045	9	1,140	27	1,246	45
1,051	10	1,146	28	1,253	46
1,056	11	1,151	29	1,260	47
1,061	12	1,156	30	1,266	48
1,066	13	1,163	31	1,272	49
1,071	14	1,170	32	1,279	50
1,076	15	1,175	33	1,285	51
1,082	16	1,181	34	1,291	52
1,087	17	1,187	35	1,299	53
1,092	18	1,193	36		

**Magnesium sulfuricum.**

Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Magnesiumsulfat  
nach GERLACH bei 15° C.

Spec. Gewicht	Proc. $\text{MgSO}^4$	Spec. Gewicht	Proc. $\text{MgSO}^4$	Spec. Gewicht	Proc. $\text{MgSO}^4$
1,01031	1	1,10529	10	1,19816	18
1,02062	2	1,11668	11	1,21014	19
1,03092	3	1,12806	12	1,22212	20
1,04123	4	1,13945	13	1,23465	21
1,05154	5	1,15083	14	1,24718	22
1,06229	6	1,16222	15	1,25972	23
1,07304	7	1,17420	16	1,27225	24
1,08379	8	1,18618	17	1,28478	25
1,09454	9				

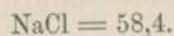
## Natrium carbonicum.



Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Natriumcarbonat  
nach GERLACH bei 15° C.

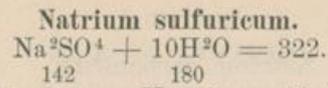
Spec. Gewicht wässriger Lösung von		Proc.	Spec. Gewicht wässriger Lösung von		Proc.	Spec. Gewicht wässriger Lösung von		Proc.
$\text{Na}^2\text{CO}^3$	$\text{Na}^2\text{CO}^3 + 10\text{H}^2\text{O}$		$\text{Na}^2\text{CO}^3$	$\text{Na}^2\text{CO}^3 + 10\text{H}^2\text{O}$		$\text{Na}^2\text{CO}^3$	$\text{Na}^2\text{CO}^3 + 10\text{H}^2\text{O}$	
1,01050	1,004	1		1,058	15		1,103	26
1,02101	1,008	2		1,062	16		1,106	27
1,03151	1,012	3		1,066	17		1,110	28
1,04201	1,016	4		1,070	18		1,114	29
1,05255	1,020	5		1,074	19		1,119	30
1,06309	1,023	6		1,078	20		1,123	31
1,07369	1,027	7		1,082	21		1,126	32
1,08430	1,031	8		1,086	22		1,130	33
1,09500	1,035	9		1,090	23		1,135	34
1,10571	1,039	10		1,094	24		1,139	35
1,11655	1,043	11		1,099	25		1,143	36
1,12740	1,047	12					1,147	37
1,13845	1,050	13					1,150	38
1,14950	1,054	14						

## Natrium chloratum.



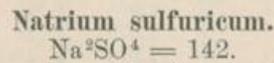
Specifische Gewichte wässriger Lösungen von Chlornatrium  
nach GERLACH bei 15° C.

Spec. Gewicht	Proc. NaCl	Spec. Gewicht	Proc. NaCl	Spec. Gewicht	Proc. NaCl
1,00725	1	1,07335	10	1,14315	19
1,01450	2	1,08097	11	1,15107	20
1,02174	3	1,08859	12	1,15931	21
1,02899	4	1,09622	13	1,16755	22
1,03624	5	1,10384	14	1,17580	23
1,04366	6	1,11146	15	1,18404	24
1,05108	7	1,11938	16	1,19228	25
1,05851	8	1,12730	17	1,20098	26
1,06593	9	1,13523	18	1,20433	26,395



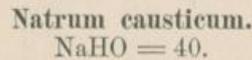
Spec. Gew. wässriger Lösungen von Natriumsulfat nach GERLACH bei 15° C.

Spec. Gewicht	Proc. $\text{Na}^2\text{SO}^4$ , $10\text{H}^2\text{O}$	Spec. Gewicht	Proc. $\text{Na}^2\text{SO}^4$ , $10\text{H}^2\text{O}$	Spec. Gewicht	Proc. $\text{Na}^2\text{SO}^4$ , $10\text{H}^2\text{O}$
1,004	1	1,044	11	1,086	21
1,008	2	1,048	12	1,090	22
1,013	3	1,052	13	1,094	23
1,016	4	1,056	14	1,098	24
1,020	5	1,060	15	1,103	25
1,024	6	1,064	16	1,107	26
1,028	7	1,069	17	1,111	27
1,032	8	1,073	18	1,116	28
1,036	9	1,077	19	1,120	29
1,040	10	1,082	20	1,125	30



Spec. Gew. wässriger Lösungen von Natriumsulfat nach GERLACH bei 15° C.

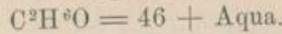
Spec. Gewicht	Proc. $\text{Na}^2\text{SO}^4$	Spec. Gewicht	Proc. $\text{Na}^2\text{SO}^4$	Spec. Gewicht	Proc. $\text{Na}^2\text{SO}^4$
1,00911	1	1,04575	5	1,08325	9
1,01822	2	1,05500	6	1,09275	10
1,02736	3	1,06437	7	1,10246	11
1,03650	4	1,07375	8	1,11170	11,952



Spec. Gew. wässriger Lösungen von Aetznatron nach SCHIFF bei 15° C.

Spec. Gewicht	Proc. NaOH	Spec. Gewicht	Proc. NaOH	Spec. Gewicht	Proc. NaOH
1,012	1	1,279	25	1,529	49
1,023	2	1,290	26	1,540	50
1,035	3	1,300	27	1,550	51
1,046	4	1,310	28	1,560	52
1,059	5	1,321	29	1,570	53
1,070	6	1,332	30	1,580	54
1,081	7	1,343	31	1,591	55
1,092	8	1,353	32	1,601	56
1,103	9	1,363	33	1,611	57
1,115	10	1,374	34	1,622	58
1,126	11	1,384	35	1,633	59
1,137	12	1,395	36	1,643	60
1,148	13	1,405	37	1,654	61
1,159	14	1,415	38	1,664	62
1,170	15	1,426	39	1,674	63
1,181	16	1,437	40	1,684	64
1,192	17	1,447	41	1,695	65
1,202	18	1,456	42	1,705	66
1,213	19	1,468	43	1,715	67
1,225	20	1,478	44	1,726	68
1,236	21	1,488	45	1,737	69
1,247	22	1,499	46	1,748	70
1,258	23	1,508	47		
1,269	24	1,519	48		

Spiritus.



Specifische Gewichte des wässrigen Alkohols bei verschiedenem Gehalt an absolutem Alkohol ( $C^2H^6O$ ) nach HEHNER (im Auszuge).

N.B. Ausgangspunkte: bei 60° F. (= 15,6°, genauer 15,5556° C.)  
spec. Gew. des Wassers = 1,0000, des absoluten Alkohols = 0,7938.

Spec. Gew. bei 60° F.	Absoluter Alkohol		Spec. Gew. bei 60° F.	Absoluter Alkohol		Spec. Gew. bei 60° F.	Absoluter Alkohol	
	Gew. %	Vol. %		Gew. %	Vol. %		Gew. %	Vol. %
1,000	0,00	0,00	0,931	44,18	51,82	0,862	74,23	80,60
0,999	0,53	0,66	0,930	44,64	52,29	0,861	74,68	81,00
0,998	1,06	1,34	0,929	45,09	52,77	0,860	75,14	81,40
0,997	1,69	2,12	0,928	45,55	53,24	0,859	75,59	81,80
0,996	2,28	2,86	0,927	46,00	53,72	0,858	76,04	82,19
0,995	2,83	3,55	0,926	46,46	54,19	0,857	76,46	82,54
0,994	3,41	4,27	0,925	46,91	54,66	0,856	76,88	82,90
0,993	4,00	5,00	0,924	47,36	55,13	0,855	77,29	83,25
0,992	4,62	5,78	0,923	47,82	55,60	0,854	77,71	83,60
0,991	5,25	6,55	0,922	48,27	56,07	0,853	78,12	83,94
0,990	5,87	7,32	0,921	48,73	56,54	0,852	78,52	84,27
0,989	6,57	8,18	0,920	49,16	56,98	0,851	78,92	84,60
0,988	7,27	9,04	0,919	49,64	57,45	0,850	79,32	84,93
0,987	7,93	9,86	0,918	50,09	57,92	0,849	79,72	85,26
0,986	8,64	10,73	0,917	50,52	58,36	0,848	80,13	85,59
0,985	9,36	11,61	0,916	50,96	58,80	0,847	80,54	85,94
0,984	10,08	12,49	0,915	51,38	59,22	0,846	80,96	86,28
0,983	10,85	13,43	0,914	51,79	59,63	0,845	81,36	86,61
0,982	11,62	14,37	0,913	52,23	60,07	0,844	81,76	86,93
0,981	12,38	15,30	0,912	52,68	60,52	0,843	82,15	87,24
0,980	13,15	16,24	0,911	53,13	60,97	0,842	82,54	87,55
0,979	13,92	17,17	0,910	53,57	61,40	0,841	82,92	87,85
0,978	14,82	18,25	0,909	54,00	61,84	0,840	83,31	88,16
0,977	15,67	19,28	0,908	54,48	62,31	0,839	83,69	88,46
0,976	16,46	20,24	0,907	54,95	62,79	0,838	84,08	88,76
0,975	17,25	21,19	0,906	55,41	63,24	0,837	84,48	89,08
0,974	18,08	22,18	0,905	55,86	63,69	0,836	84,88	89,39
0,973	18,85	23,10	0,904	56,32	64,14	0,835	85,27	89,70
0,972	19,67	24,08	0,903	56,77	64,58	0,834	85,65	89,99
0,971	20,50	25,07	0,902	57,21	65,01	0,833	86,04	90,29
0,970	21,31	26,04	0,901	57,63	65,41	0,832	86,42	90,58
0,969	22,08	26,95	0,900	58,05	65,81	0,831	86,81	90,88
0,968	22,85	27,86	0,899	58,50	66,25	0,830	87,19	91,17
0,967	23,62	28,77	0,898	58,95	66,69	0,829	87,58	91,46
0,966	24,38	29,67	0,897	59,39	67,11	0,828	87,96	91,75
0,965	25,14	30,57	0,896	59,83	67,53	0,827	88,36	92,05
0,964	25,86	31,40	0,895	60,26	67,93	0,826	88,76	92,36
0,963	26,53	32,19	0,894	60,67	68,33	0,825	89,16	92,66
0,962	27,21	32,98	0,893	61,08	68,72	0,824	89,54	92,94
0,961	27,93	33,81	0,892	61,50	69,11	0,823	89,92	93,23
0,960	28,56	34,54	0,891	61,92	69,50	0,822	90,29	93,49
0,959	29,20	35,28	0,890	62,36	69,92	0,821	90,64	93,75
0,958	29,87	36,04	0,889	62,82	70,35	0,820	91,00	94,00
0,957	30,44	36,70	0,888	63,26	70,77	0,819	91,36	94,26
0,956	31,00	37,34	0,887	63,70	71,17	0,818	91,71	94,51
0,955	31,62	38,04	0,886	64,13	71,58	0,817	92,07	94,76
0,954	32,25	38,75	0,885	64,57	71,98	0,816	92,44	95,03
0,953	32,87	39,47	0,884	65,00	72,38	0,815	92,81	95,29
0,952	33,47	40,14	0,883	65,42	72,77	0,814	93,18	95,55
0,951	34,05	40,79	0,882	65,83	73,15	0,813	93,55	95,82
0,950	34,52	41,32	0,881	66,26	73,54	0,812	93,92	96,08
0,949	35,00	41,84	0,880	66,70	73,93	0,811	94,28	96,32
0,948	35,50	42,40	0,879	67,13	74,33	0,810	94,62	96,55
0,947	36,00	42,95	0,878	67,54	74,70	0,809	94,97	96,78
0,946	36,56	43,56	0,877	67,96	75,08	0,808	95,32	97,02
0,945	37,11	44,18	0,876	68,38	75,45	0,807	95,68	97,27
0,944	37,67	44,79	0,875	68,79	75,83	0,806	96,03	97,51
0,943	38,22	45,41	0,874	69,21	76,20	0,805	96,37	97,75
0,942	38,78	46,02	0,873	69,63	76,57	0,804	96,70	97,94
0,941	39,30	46,59	0,872	70,04	76,94	0,803	97,03	98,16
0,940	39,80	47,13	0,871	70,44	77,29	0,802	97,37	98,37
0,939	40,30	47,67	0,870	70,84	77,64	0,801	97,70	98,59
0,938	40,80	48,21	0,869	71,25	78,00	0,800	98,03	98,80
0,937	41,30	48,75	0,868	71,67	78,36	0,799	98,34	98,98
0,936	41,80	49,29	0,867	72,09	78,73	0,798	98,66	99,16
0,935	42,29	49,81	0,866	72,52	79,12	0,797	98,97	99,35
0,934	42,76	50,31	0,865	72,96	79,50	0,796	99,29	99,55
0,933	43,24	50,82	0,864	73,38	79,86	0,795	99,61	99,75
0,932	43,71	51,32	0,863	73,79	80,22	0,794	99,94	99,96

Umrechnung von Kilogrammen Spiritus in Liter Spiritus  
für 15,55° C. nach FISCHER.

Volum- procente	1 kg = Liter	Volum- procente	1 kg = Liter	Volum- procente	1 kg = Liter
1	1,003681	35	1,044804	68	1,119875
2	1,005191	36	1,046222	69	1,122886
3	1,006605	37	1,047753	70	1,126040
4	1,008022	38	1,049399	71	1,129212
5	1,009444	39	1,051050	72	1,132402
6	1,010767	40	1,052817	73	1,135610
7	1,012095	41	1,054589	74	1,138963
8	1,013322	42	1,056368	75	1,142341
9	1,014554	43	1,058264	76	1,145736
10	1,015787	44	1,060279	77	1,149284
11	1,017024	45	1,062190	78	1,152853
12	1,018161	46	1,064220	79	1,156445
13	1,019300	47	1,066256	80	1,160060
14	1,020442	48	1,068304	81	1,163832
15	1,021482	49	1,070472	82	1,167629
16	1,022628	50	1,072649	83	1,171450
17	1,023673	51	1,074951	84	1,175435
18	1,024720	52	1,077261	85	1,179585
19	1,025768	53	1,079582	86	1,183765
20	1,026820	54	1,081913	87	1,187975
21	1,027873	55	1,084371	88	1,192357
22	1,028928	56	1,086841	89	1,196914
23	1,030091	57	1,089322	90	1,201794
24	1,031151	58	1,091933	91	1,206569
25	1,032213	59	1,094557	92	1,211528
26	1,033384	60	1,097193	93	1,216676
27	1,034451	61	1,099842	94	1,222017
28	1,035627	62	1,102504	95	1,227555
29	1,036819	63	1,105301	96	1,233447
30	1,037986	64	1,108111	97	1,239703
31	1,039278	65	1,110937	98	1,246332
32	1,040573	66	1,113902	99	1,253503
33	1,041980	67	1,116879	100	1,261233
34	1,043390				

Umrechnung von Liter Spiritus in Gramme Spiritus  
für 15,55° C. nach Brix.

Volum- procente	1 l = Gramme	Volum- procente	1 l = Gramme	Volum- procente	1 l = Gramme
1	996,33	35	957,12	68	892,96
2	994,84	36	955,82	69	890,56
3	993,44	37	954,42	70	888,06
4	992,04	38	952,92	71	885,57
5	990,65	39	951,43	72	883,05
6	989,35	40	949,83	73	880,58
7	988,05	41	948,23	74	877,99
8	986,85	42	946,64	75	875,40
9	985,65	43	944,94	76	872,80
10	984,46	44	943,15	77	870,11
11	983,26	45	941,45	78	867,41
12	982,16	46	939,66	79	864,72
13	981,07	47	937,86	80	862,02
14	979,97	48	936,06	81	859,23
15	978,97	49	934,17	82	856,44
16	977,88	50	932,27	83	853,64
17	976,88	51	930,28	84	850,75
18	975,88	52	928,28	85	847,76
19	974,88	53	926,28	86	844,76
20	973,88	54	924,29	87	841,77
21	972,88	55	922,19	88	838,67
22	971,88	56	920,20	89	835,48
23	970,88	57	918,00	90	832,09
24	969,79	58	915,81	91	828,80
25	968,79	59	913,61	92	825,40
26	967,67	60	911,42	93	821,91
27	966,79	61	909,22	94	818,32
28	965,60	62	907,03	95	814,63
29	964,49	63	904,73	96	810,74
30	963,40	64	902,44	97	806,65
31	962,21	65	900,14	98	802,53
32	961,01	66	897,75	99	797,76
33	959,71	67	895,35	100	792,87
34	958,41				

