

	Seite
K. AUWERS. Ueber kryoskopische Moleculargewichtsbestimmungen in Benzol	329
HESSE. Bemerkungen über den Schmelzpunkt des Cocaïnchlorhydrats und Schmelzpunktsbestimmung überhaupt	329
SP. U. PICKERING. Die Hydrattheorie der Lösung. Einige Verbindungen von Alkylaminen und Ammoniak mit Wasser	330
A. GHIRA. Kryoskopisches Verhalten einiger Acetate schwacher Basen	332
S. TALANTZEFF. Ueber die Behensäure	332
J. KONDAKOFF. Die Structur der Oelsäure, Erucasäure und ihrer Isomeren	333
JOHN S. MCKAY. Flüssige und feste Luft	333
DEWAR. Feste Luft	334
W. RAMSAY u. J. SHIELDS. Der Siedepunkt von Stickstoffoxydul bei Atmosphärendruck und der Schmelzpunkt des festen Stickstoffoxyduls	334
E. H. LOÖMIS. Ueber ein exacteres Verfahren bei der Bestimmung von Gefrierpunktserniedrigungen	335
L. E. O. DE VISSER. Versuche mit dem Manokryometer	335
WIBEL. Ueber den FINKENER'schen Apparat zur Bestimmung des Erstarrungspunktes der Fette und Fettsäuren	336
Litteratur	336

22 b. Verdampfung und Condensation.

T. PROCTOR HALL. Siedepunkt und Radius der molecularen Wirkungssphäre	338
H. N. MORSE u. J. WHITE. Transport fester Theile im Vacuum durch Metalldämpfe	338
P. DUHEM. Der Vorgang der scheinbaren Verflüchtigung	338
R. D. PHOOKAN. Ueber die Verdampfungsgeschwindigkeit von Körpern in verschiedenen Atmosphären	339
HENRI MOISSAN. Die Verflüchtigung von Kieselerde und Zirkonerde, und die Reduction dieser Verbindungen durch Kohle	339
— — Darstellung einiger Metalle (Wolfram, Molybdän, Vanadium) im elektrischen Ofen	339
P. SCHÜTZENBERGER. Studium über die Verflüchtigung der Kieselerde; Bemerkung zu der Mittheilung von MOISSAN	339
— — Untersuchung einiger neuer Vorgänge der Schmelzung und Verdampfung in der Hitze des elektrischen Lichtbogens	339
T. K. ROSE. Die Verflüchtigung des metallischen Goldes	341
LORENZ u. HEUSLER. Flüchtigkeit des Mangans bei hohen Temperaturen	342
S. JORDAN. Flüchtigkeit des Mangans	342
G. W. KAHLBAUM. Destillation der Metalle bei sehr niederen Drücken	343
FRIBOURG. Das flüssige Chlor	343
F. FREYER u. V. MEYER. Ueber die relativen Siedepunkte anorganischer Halogenverbindungen	343
G. WATSON. Flüchtigkeit der Pyrophosphorsäure	344
H. F. WIEBE. Ueber die Spannkkräfte des Wasserdampfes in Temperaturen zwischen 82 und 100 Grad	344
E. BOSSHARD. Ueber die Anwendung des Thermometers zu Höhenmessungen	345
C. H. EHRENFELD. Wasser im sphäroidalen Zustande	346
SHELFORD BIDWELL. Wolkige Condensation des Dampfes	346