

	Seite
F. STOHMANN u. CL. KLEBER. Ueber die Hydrirung geschlossener Ringe II	314
— — Thermochemische Vorhersagung und Erfahrung	316
— — Calorimetrische Untersuchungen. XXV. Abh.	316
— — u. H. LANGBEIN. Ueber den Wärmewerth der Nahrungsbestandtheile und deren Derivate	316
SCHOURER-KESTNER. Anwendung der calorimetrischen Bombe zur Bestimmung der Verbrennungswärme der Steinkohle	319
W. N. HARTLEY. Eine thermochemische Studie: Die Reduction der Metalle aus ihren Erzen	319
A. DITTE. Wechselwirkung zwischen den Haloidsalzen der Alkalimetalle und denen des Quecksilberoxyduls	319
ROSENTHAL. Calorimetrische Untersuchungen an Säugethieren	320
R. PICTET. Beschreibung seines Laboratoriums; die ersten Versuchsergebnisse	320
Litteratur	321

22. Aenderungen des Aggregatzustandes.

22a. Schmelzen und Erstarren.

B. C. DAMIEN. Aenderung des Schmelzpunktes mit dem Druck	323
O. TUMLIRZ. Ueber die Unterkühlung von Flüssigkeiten	324
F. WALD. Notiz über die Adhäsion beim Gefrierpunkte	326
F. W. KÜSTER. Ueber die Erstarrungspunkte isomorpher Gemische	326
G. HINRICHS. Die Schmelz- und Siedepunkte von Verbindungen	327
F. C. WELD. Ueber den Schmelzpunkt einiger Legirungen	328
K. SEUBERT u. W. POLLARD. Ueber Schmelzpunkt und Krystallform des Aluminiumchlorids	328
C. BARUS. Zusammenziehung geschmolzener Gesteine	328
J. C. McCONNELL. Plasticität eines Eiskrystalls	329
N. HESSEHUS. Erklärung der Bildung einiger Hagelformen	329
G. MAGNANINI. Ueber den Gefrierpunkt der wässrigen Lösungen von Borsäure und Mannit	329
H. AMBRONN. Einige Beobachtungen über das Gefrieren der Colloide	330
J. FERCHE. Ueber einige physikalische Eigenschaften des Benzols	331
G. HINRICHS. Berechnung der Siedetemperatur einer beliebigen Flüssigkeit für alle Drucke	331
— — Berechnung der Siedetemperatur der isomeren Fettsäureäther	331
L. VIGNON. Organische Molecularverbindungen, entstanden durch Schmelzung (aromatische Kohlenwasserstoffe)	332
— — Schmelzpunkt binärer organischer Systeme (Kohlenwasserstoffe)	332
— — Dasselbe. (Verschiedene Functionen)	333
MUTER. Apparat zur Bestimmung des Schmelzpunktes von Fetten	334
FINKENER. Verfahren zur Vergleichung der Erstarrungspunkte verschiedener Talgsorten	334
FRITZ BAUKE. Die RAOULT'sche Gefriermethode für die Moleculargewichtsbestimmung und ihr Nutzen für die chemische Forschung. Ein Capitel aus der Entwicklungsgeschichte der modernen Chemie	334
E. BECKMANN. Apparat zur Bestimmung von Erstarrungspunkten	336
A. SABANEIEW und N. ALEXANDROW. Kryoskopische Untersuchungen der Colloide. Bestimmung des Moleculargewichtes der Colloide	

Fortschr. d. Phys. XLVII. 2. Abth.