

	Seite
CRAMER. Schmelzkegel zur Bestimmung von niedrigeren Schmelztemperaturen für die Ziegelfabrikation	249
K. PRYTZ. Wärmeregulirung	249
E. H. GRIFFITHS u. G. M. CLARK. Bestimmung niederer Temperaturen mittels Platinthermometers	249
P. CHAPPUIS. Thermometer für niedere Temperaturen	250
HARTL. Vergleichung von Quecksilberbarometern mit Siedethermometern	251
L. C. BAUDIN. Nullpunktsdepression bei Thermometern nach längerem Erhitzen	252
C. T. HEYCOCK. Aenderungen an Thermometernullpunkten	253
K. BARUS. Die Messung hoher Temperaturen	253
B. WALTER. Thermometrische Mittheilungen	254
A. MAHLKE. Verwendung der flüssigen Kohlensäure zur Herstellung hochgradiger Quecksilberthermometer	255
L. HOLBORN u. W. WIEN. Ueber die Messung hoher Temperaturen . .	255
H. L. CALLENDAR. Einige Experimente mit Platinpyrometern über die Schmelzpunkte von Gold und Silber	259
H. LE CHATELIER. Optische Messung hoher Temperaturen	259
H. BECQUEREL. Bemerkungen dazu	259
H. LE CHATELIER. Dasselbe	259
H. BECQUEREL. Antwort	260
H. LE CHATELIER. In industriellen Betrieben benutzte Temperaturen .	261
A. CROVA. Optische Messung hoher Temperaturen	261
N. REGGIANI. Untersuchungen über die Druckcoefficienten von Quecksilberthermometern und über die Elasticität des Glases	261
H. CREW. Neue Methode, constante Temperaturen zu erhalten	262
Litteratur	263

21. Quellen der Wärme.

H. JAHN. Die Grundzüge der Thermochemie und ihre Bedeutung für die theoretische Chemie	264
LE CHATELIER. Ueber das Princip der maximalen Arbeit	266
BERTHELOT. Bemerkung dazu	266
E. WIEDEMANN. Ueber Neutralisationswärmen	267
S. U. PICKERING. Lösungswärme von Gasen in Flüssigkeiten	269
R. SCHOLZ. Die Lösungswärme einiger Salze in Wasser von 0°	269
C. DIETERICI. Theorie der Lösungswärme und des osmotischen Druckes — — Nachtrag dazu	270
MAURICE PRUD'HOMME. Beziehung zwischen den Bildungswärmen und der Temperatur des Reactionspunktes	273
W. STORTENBEKER. Ueber die Chlorjodverbindungen, namentlich in Beziehung zum RAOULT'schen Gesetze	273
BERTHELOT. Untersuchungen über die Ueberschwefelsäure und ihre Salze	275
J. W. RICHARDS. Ueber die Bildungswärme von Fluoriden	276
P. SABATIER u. J. B. SENDERENS. Einwirkung des Stickstoffoxyds auf Metalloxyde	276
R. BACH. Thermochemie des Hydrazins, nebst einer Bemerkung über die Molecularrefraction einiger Stickstoffverbindungen	277
J. THOMSEN. Zur Thermochemie des Hydrazins und des Hydroxylamins	278
BERTHELOT u. MATIGNON. Thermochemische Daten	278