

Vierter Abschnitt.

Wärmelehre.

19 a. Allgemeine Wärmetheorie. Erster Hauptsatz.

	Seite
J. CLERK MAXWELL. Wärmetheorie. 10. Auflage mit Verbesserungen und Zusätzen von Lord RAYLEIGH	177
J. PARKER. Elementare Thermodynamik	177
P. DUHEM. Commentar zu den Grundzügen der Thermodynamik . . .	177
CARL BARUS. Thermodynamik von Flüssigkeiten	178
W. PEDDIE. Bemerkung über das Gesetz der Energieumwandlung und seine Anwendungen	179
A. W. WITKOWSKI. Thermodynamische Eigenschaften der Luft	180
C. MICULESCU. Bestimmung des mechanischen Wärmeäquivalentes . .	182
P. APPELL. Die Gleichung $\frac{\partial^2 z}{\partial x^2} - \frac{\partial z}{\partial y} = 0$ aus der Wärmetheorie . .	183
LAD. NATANSON. Ueber thermodynamische Potentiale	183

19 b. Zweiter Hauptsatz. Anwendung beider Hauptsätze auf thermische Prozesse. Zustandsgleichung.

G. MOURET. SADI CARNOT und die Energetik	185
E. MACH. Zur Geschichte und Kritik des CARNOT'schen Wärmegesetzes	185
HUTIN u. LEBLANC. Betrachtungen über den zweiten Wärmesatz und einen Vortrag von TESLA	186
MAX PLANCK. Bemerkungen über das CARNOT-CLAUSIUS'sche Princip .	186
TH. GROSS. Ueber den Satz von der Entropie	186
E. BUDDE. Ueber integrirende Divisoren und Temperaturen	188
G. A. HAGEMANN. Ueber die Energie und ihre Umwandlungen	189
J. J. VAN LAAR. Zur Thermodynamik der elektrolytischen Dissociation	189
A. STOLETOW. Ueber den kritischen Zustand der Körper	190
PH. A. GUYE. Der kritische Coëfficient und die Bestimmung des Moleculargewichtes beim kritischen Punkte	192
P. DE HEEN. Veränderlichkeit der kritischen Temperatur	194
— — Ein Zustand der Materie, welcher durch Unabhängigkeit des Druckes und des specifischen Volumens charakterisirt wird	194
G. ZAMBIASI. Der kritische Punkt und die ihn begleitenden Erscheinungen	195
GOUY. Wirkung der Schwere auf die Flüssigkeiten im kritischen Punkte	196
PH. A. GUYE. Ueber die Methode zur Bestimmung des Moleculargewichtes eines Körpers im kritischen Punkte	196
H. PELLAT. Definition und Bestimmung des kritischen Punktes	196
B. GALITZINE. Bemerkung zur kritischen Temperatur	197
L. CAILLETET und COLARDEAU. Neue Methode zur Bestimmung des kritischen Punktes, Anwendung der Methode auf Wasser und die Untersuchung des Gesetzes der Spannung gesättigten Wasserdampfes	198
G. P. GRIMALDI. Ueber die Methode von CAILLETET und COLARDEAU zur Bestimmung des kritischen Punktes	201
A. BATTELLI. Ueber den Zustand der Materie im kritischen Punkte . .	201
C. RAVEAU. Ueber die adiabatischen Linien eines Systems von Flüssigkeit und Dampf	202
E. MATHIAS. Genaue Bestimmung der kritischen Dichte	202
KOTURNITSKY. Kritische Temperatur des Wassers	203