

	Seite
C. RAVEAU. Ueber eine Eigenschaft der NATTERER-Röhren	203
L. NATANSON. Dynamische Illustration der isothermen Gleichung . . .	203
A. BLÜMCKE. Ueber die geometrische Darstellung der Isothermenflächen von Gemengen von mehr als zwei Stoffen	204
D. J. KORTEWEG. Ueber VAN DER WAALS' Gleichung.	204
S. YOUNG. Ueber die Verallgemeinerungen der VAN DER WAALS'schen Gleichung, correspondirende Zustände betreffend	204
E. H. AMAGAT. Bestimmung der Dichten verflüssigter Gase und ihrer gesättigten Dämpfe. — Elemente des kritischen Punktes der Kohlen- säure	207
S. YOUNG. Ueber die Bestimmung des kritischen Volumens	209
— — u. G. L. THOMAS. Bestimmung der kritischen Dichte	210
CH. ANTOINE. Charakteristische Gleichung des Wasserdampfes	211
— — Charakteristische Gleichung verschiedener Gase	211

19 c. Kinetische Theorie der Materie.

L. BOLTZMANN. Dritter Theil der Studien über Gleichgewicht der lebendigen Kraft	213
Sir WILLIAM THOMSON. Die kinetische Theorie der Energiezerstreuung	215
H. BURBURY. Ueber den Stoss elastischer Körper	215
Lord RAYLEIGH. Bemerkungen über MAXWELL's Untersuchung, betreffend das BOLTZMANN'sche Gesetz	216
Lord KELVIN. Widerlegung des MAXWELL-BOLTZMANN'schen Gesetzes über die Vertheilung der kinetischen Energie	217
H. LEAHY. Das Gesetz der Geschwindigkeitsvertheilung in einem System bewegter Molecüle	217
W. WATSON u. H. BURBURY. MAXWELL's Gesetz der Energievertheilung	217
— — Das BOLTZMANN-MAXWELL'sche Gesetz der Vertheilung kinetischer Energie	217
J. WATERSTON. Die Physik von Materien, welche aus freien und voll- kommen elastischen Molecülen im Bewegungszustande bestehen . .	217
C. V. BURTON. Eine Theorie der Materie	218
L. NATANSON. Dynamische Deutung der Isothermalgleichung	218
— — Die Wahrscheinlichkeit molecularer Configurationen	218
F. SLOTTE. Ueber die Wärmebewegung und den Wärmedruck der Metalle	219
W. NERNST. Ueber die mit der Vermischung concentrirter Lösungen verbundene Aenderung der freien Energie	219
TAIT. Ueber die Grundlagen der kinetischen Gastheorie	220
A. LERAY. Die kinetische Theorie der Gase	221
N. DELONAY. Notiz über die kinetische Gastheorie	222
G. JÄGER. Ueber die Art der Kräfte, welche Gasmolekeln auf einander ausüben	222
J. KOOL. Genaue Länge des mittleren Weges der Gasmolecüle zwischen zwei auf einander folgenden Zusammenstößen	223
— — Correction der Gleichung $\Sigma^{1/2} m v^2 = \frac{3}{2} PV$ wegen der Molecül- grösse	223
G. JÄGER. Ueber die Temperaturfunction der Zustandsgleichung der Gase	224
H. PETRINI. Ueber das Gleichgewicht der Gase unter der Einwirkung der Schwerkraft	224
B. W. STANKIEWITSCH. Theorie der mehratomigen Gase	224