

	Seite
GRIMAUX. Ueber das colloide Eisenäthylat und Eisenoxydhydrat	125
GRIMAUX. Ueber das Gerinnen colloider Körper	126
E. WIEDEMANN. Beobachtungen über Colloide	127
W. RAMSAY. Ueber Molecularvolumina	127
C. A. SEYLER. Ueber die Bestimmung der Atomanzahl in Molecülen	128
V. MEYER. Ueber das Eisenchlorür	128
R. ROMANIS. Ueber die Molecularvolumina einiger Doppelchloride	128
E. J. MILLS. Ueber die „numerics“ der Elemente	129
M. WEBSKY. Ueber Idunium, ein neues Element	130
E. VOGEL. Variation der Atomgewichte	130
TH. CARNELLEY. Das periodische Gesetz und seine Bestätigung durch gewisse physikalische Eigenschaften anorganischer Ver- bindungen	130
TH. CARNELLEY. Das periodische Gesetz und das Vorkommen der Elemente in der Natur	134
TH. CARNELLEY. Abhängigkeit der Farbe chemischer Verbindungen vom Atomgewicht der Bestandtheile	134
W. N. HARTLEY. Bemerkungen über das Atomgewicht des Be- rylliums	135
W. HALBERSTADT. Bestimmung des Atomgewichts des Platins	135
C. MARIGNAC. Prüfung einiger Atomgewichte	136
ROBINSON. Eine Neubestimmung des Atomgewichts von Cerium	136
O. v. D. PFORDTEN. Das Aequivalentgewicht des Molybdäns	136
B. BRAUNER. Das Aequivalentgewicht des Tellurs	136
H. BAUBIGNY. Atomgewichtsbestimmung des Chroms mit Hilfe seines Sesquioxysulfats	137
A. COSSA. Ueber das neutrale Didymolybdat und über die Va- lenz des Didyms	137
R. SCHNEIDER. Bemerkungen, das Atomgewicht des Wismuths be- treffend	137
F. W. CLARKE. Eine Neuberechnung der Atomgewichte	138
J. DEWAR u. A. SCOTT. Ueber die Moleculargewichte der substi- tuirten Ammoniake	138
C. HELL. Ueber eine Methode zur Bestimmung des Molecularge- wichts und der Atomigkeit höherer Fettalkohole	138
J. DEWAR u. A. SCOTT. Ueber das Atomgewicht des Mangans	139
G. KRÜSS. Einige Beobachtungen über die höheren Sauerstoffver- bindungen des Kupfers	139
P. CAZENEUVE. Ueber einen Fall von Isomerie beim Chlornitro- campher	140
F. PARMENTIER u. L. AMAT. Ueber Dimorphismus beim unter- schwefligsauren Natron	140