

	Seite
M. DELAFONTAINE. Ueber das Decipium, ein neues Metall des Samarskit	83
— — Wahrscheinlichkeit, dass das Didym des Cerit eine Mischung verschiedener Körper ist	83
M. C. MARIGNAC. Ueber das Ytterbium, eine neue in dem Gadolinit enthaltene Erde	83
L. F. NILSON u. O. PETTERSON. Ueber die Darstellung und Valenz des Berylliums	84
H. WILDE. Ueber den Ursprung der elementaren Substanzen und über einige Beziehungen der Atomgewichte	85
E. v. SOMMARUGA. Ueber die Molekulargrösse des Indigos	85
H. F. WIEBE. Die Ausdehnung der starren Elemente als Funktion des Atomgewichtes	85
J. A. R. NEWLANDS. Ueber das periodische System der Elemente	86
— — Ueber das periodische Gesetz	86
C. MARIGNAC. Chemische Aequivalente und Atomgewichte als Basis eines Bezeichnungssystems	86
H. SCHRÖDER. Beiträge zum Sterengesetz	87
— — Dasselbe	88
Beziehungen zwischen den Volumen von Silbersalzen	88
F. NOGUES. Symbolische Punkte oder graphische Beziehungen zwischen den Atomgewichten und Atomvolumen einfacher Körper	88
FR. WÄCHTER. Beziehung zwischen den Atomgewichten der Elemente	89
— — Ueber das relative Volumen der Atome	89
AL. NAUMANN. Ueber eine neue Methode der Molekulargewichtsbestimmung	90
— — Zur molekularen Constitution der Dämpfe als Antwort auf HORSTMANN'S Bemerkungen	90
H. KOPP. Zu A. NAUMANN'S Methode der Molekulargewichtsbestimmung	90
L. TROOST. Neue Methode, das Volumenäquivalent flüchtiger Substanzen zu bestimmen. Aequivalent des Dampfes von Chloralhydrat	92
J. P. COOKE. Ueber das Atomgewicht des Antimons und über die Haloidverbindungen des letzteren	93
— — Berichtigung des Atomgewichts des Antimons	93
R. SCHNEIDER. Bemerkungen das Atomgewicht des Antimons betreffend	94
R. HERMANN. Fortgesetzte Untersuchungen über die Atom-	