

Inhaltsverzeichnis.

	Seite
I. Aufgaben über Zerlegung und Zusammensetzung chemischer Verbindungen und über die Mengenverhältnisse aufeinander wirkender Körper. Aufg. 1—84	5
II. Aufstellung der Formel einer Verbindung aus der prozentualen Zusammensetzung. Aufg. 85—108	12
III. Auffindung der Koeffizienten in chemischen Gleichungen bei bekannten Ausgangs- und Endprodukten. Aufg. 109—154	15
IV. Atomgewichtsbestimmung nach dem Dulong-Petit'schen Gesetz. Aufg. 155—157	19
V. Gesetze von Boyle und Gay-Lussac. Spezifisches Gewicht der Gase. Berechnung von Gasvolumina aus Gewichtsmengen. Aufg. 158—227	20
VI. Gay-Lussacs Volumgesetz und Avogadros Hypothese. Aufg. 228—240	26
VII. Berechnung von Äquivalentgewichten und Valenzen. Aufg. 241—259	28
VIII. Molekulargewicht und Dampfdichte. Aufg. 260—272	30
IX. Aufstellung der Formel einer Verbindung aus der Dampfdichte und der prozentualen Zusammensetzung. Aufg. 273—287	32
X. Dissoziation und Polymerisation von Gasen. Aufg. 288—294	34
XI. Herstellung von Lösungen mit bestimmtem Gehalt. Aufg. 295—314	35
XII. Osmotischer Druck. Aufg. 315—321	37
XIII. Dampfdruckerniedrigung. Aufg. 322—324	38
XIV. Siedepunkterhöhung. Aufg. 325—329	38
XV. Gefrierpunktserniedrigung. Aufg. 330—334	39

	Seite
XVI. Bestimmung von Atomgewichten. Aufg. 335—348	40
XVII. Bestimmung von Molekulargewichten durch chemische Mittel. Aufg. 349—359	42
XVIII. Maßanalyse. Aufg. 360—419	
a) Alkalimetrie. Aufg. 360—373	43
b) Azidimetrie. Aufg. 374—386	45
c) Permanganatlösung. Aufg. 387—396	47
d) Jodometrie. Aufg. 397—410	49
e) Fällungsmethoden. Aufg. 411—419	52
XIX. Indirekte Analyse. Aufg. 420—442	53
XX. Aufgaben über Sprengstoffe. Aufg. 443—445	57
XXI. Massenwirkung. Aufg. 446—449	60
XXII. Heßscher Wärmesatz. Aufg. 450—456	60
XXIII. Atomistik. Aufg. 457—463	63
Anhang: Ergebnisse	65
Tafel der chemischen Elemente	119
