

Inhaltsverzeichnis

	Seite
I. Aufgaben über Zerlegung und Zusammensetzung chemischer Verbindungen und über die Mengenverhältnisse aufeinander wirkender Stoffe. Aufg. 1–84	4
II. Aufstellung der Formel einer Verbindung aus der prozentualen Zusammensetzung. Aufg. 85–108	11
III. Auffindung der Koeffizienten in chemischen Gleichungen bei bekannten Ausgangs- und Endprodukten. Aufg. 109–154	14
IV. Atomgewichtsbestimmung nach der Dulong-Petiteschen Regel. Aufg. 155–157	18
V. Gesetze von Boyle und Gay-Lussac. Spezifisches Gewicht der Gase. Berechnung von Gasvolumina aus Gewichtsmengen. Aufg. 158–227	19
VI. Gay-Lussacs Volumengesetz und Avogadros Hypothese. Aufg. 228–240	25
VII. Berechnung von Äquivalentgewichten und Valenzen. Aufg. 241–259	27
VIII. Molekulargewicht und Dampfdichte. Aufg. 260–272	29
IX. Aufstellung der Formel einer Verbindung aus der Dampfdichte und der prozentualen Zusammensetzung. Aufg. 273–287	31
X. Dissoziation und Polymerisation von Gasen. Aufg. 288–294	33
XI. Herstellung von Lösungen mit bestimmtem Gehalt. Aufg. 295–314 ..	34
XII. Osmotischer Druck. Aufg. 315–321	36
XIII. Dampfdruckerniedrigung. Aufg. 322–324	36
XIV. Siedepunkterhöhung. Aufg. 325–329	37
XV. Gefrierpunktserniedrigung. Aufg. 330–334	38
XVI. Bestimmung von Atomgewichten. Aufg. 335–348	38
XVII. Bestimmung von Molekulargewichten durch chemische Mittel. Aufg. 349–359	40
XVIII. Maßanalyse. Aufg. 360–419	
a) Alkalimetrie. Aufg. 360–373	42
b) Azidimetrie. Aufg. 374–386	44
c) Permanganatlösung. Aufg. 387–396	46
d) Jodometrie. Aufg. 397–410	48
e) Fällungsmethoden. Aufg. 411–419	50
XIX. Indirekte Analyse. Aufg. 420–442	51
XX. Aufgaben über Sprengstoffe. Aufg. 443–445	55
XXI. Massenwirkung. Aufg. 446–449	58
XXII. Heßscher Wärmesatz. Aufg. 450–456	59
XXIII. Atomistik. Aufg. 457–463	61
Anhang: Ergebnisse	63
Tafel der chemischen Elemente	118