

# 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-Petitschen 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