

# Inhalt

	Seite
I. Einleitung .....	5
II. Qualitatives über die Zusammensetzung des Wassers .....	10
III. Gasgesetze .....	17
IV. Quantitatives über die Zusammensetzung des Wassers .....	19
V. Wasserstoff und Sauerstoff .....	26
VI. Ozon und Wasserstoffperoxid .....	34
VII. Die Zusammensetzung der Luft; Edelgase ..	35
VIII. Aggregatzustände; die Verflüssigung von Gasen	39
IX. Atom- und Molekulargewicht. Anhang: Das abso- lute Gewicht der Atome .....	44
X. Stöchiometrische Wertigkeit .....	51
XI. Thermochemie .....	54
XII. Chlor und Chlorwasserstoff.....	58
XIII. Säuren, Basen, Salze. Vorbemerkung: Zusammen- stellung der Elementsymbole .....	60
XIV. Theorie der elektrolytischen Dissoziation .....	65
XV. Die Ionen-Bindung.....	72
XVI. Sauerstoffverbindungen des Chlors .....	79
XVII. Brom, Jod und Fluor; Übersicht über die Halogene	84
XVIII. Schwefel .....	90
XIX. Selen und Tellur; Übersicht über die Chalkogene	102
XX. Das Perioden-System der Elemente .....	103
XXI. Stickstoffgruppe .....	107
XXII. Abhängigkeit der Gleichgewichte von äußeren Be- dingungen .....	123
XXIII. Kohlenstoff .....	142
XXIV. Silicium und Bor; Kolloide Lösungen .....	156
XXV. Der Aufbau der Atome; Bindungsarten .....	162
XXVI. Alkalimetalle; Hydride .....	190
XXVII. Erdalkali- und Erdmetalle .....	199
XXVIII. Elemente der Gruppen I b bis IV b .....	211
XXIX. Elektrochemie .....	221
XXX. Die Übergangselemente; Magnetochemie .....	229
XXXI. Komplex-Verbindungen .....	243
XXXII. Tensions- und thermische Analyse.....	251
XXXIII. Technisches Eisen .....	260
Autoren-Register .....	268
Sachregister .....	270