

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 absolute Gewicht der Atome	44
X. Stöchiometrische Wertigkeit	51
XI. Thermochemie	54
XII. Chlor und Chlorwasserstoff	58
XIII. Säuren, Basen, Salze. Vorbemerkung: Zusammenstellung 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 Bedingungen	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