

Inhalt.

	Seite
I. Einleitung	5
II. Qualitatives über die Zusammensetzung des Wassers	10
III. Gasgesetze	16
IV. Quantitatives über die Zusammensetzung des Wassers	18
V. Wasserstoff und Sauerstoff	25
VI. Ozon und Wasserstoffperoxyd	29
VII. Die Zusammensetzung der Luft	30
VIII. Aggregatzustände; die Verflüssigung von Gasen	34
IX. Atom- und Molekulargewicht. Anhang: Das absolute Gewicht der Atome	38
X. Wertigkeit	43
XI. Wärmetönung und Affinität	46
XII. Chlor und Chlorwasserstoff	48
XIII. Säuren, Basen, Salze. Vorbemerkung: Zusammenstellung der Elementsymbole	50
XIV. Theorie der elektrolytischen Dissoziation	54
XV. Die Ionen-Bindung	61
XVI. Sauerstoffverbindungen des Chlors	66
XVII. Brom, Jod und Fluor; Übersicht über die Halogene	70
XVIII. Schwefel	74
XIX. Selen und Tellur; Übersicht über die Chalkogene	83
XX. Abhängigkeit der Gleichgewichte von äußeren Bedingungen ..	84
XXI. Das Perioden-System der Elemente	93
XXII. Stickstoffgruppe	96
XXIII. Kohlenstoff	107
XXIV. Silicium und Bor. Anhang: Kolloide Lösungen	118
XXV. Der Aufbau der Atome; Bindungsarten	122
XXVI. Alkalimetalle	129
XXVII. Erdalkali- und Erdmetalle	137
XXVIII. Elemente der Gruppen Ib bis IVb	146
XXIX. Elektrochemie	153
XXX. Die Übergangselemente	158
XXXI. Tensions- und thermische Analyse	162
XXXII. Technisches Eisen	171
Autoren-Register	177
Sachregister	177