

Inhalt.

	Seite.
Vorwort	5
Kristallographie (1—38)	17
Einführung in die Chemie (39—47)	23
I. Schwere Metalle (48—110)	25
1. Äussere oder physikalische Eigenschaften.	
2. Verhalten der Metalle beim Erhitzen.	
3. Erhitzen der unedlen Metalle bei Abschluss der Luft.	
4. Veränderungen der Luft in Berührung mit erhitzten Metallen.	
5. Entdeckung des Sauerstoffs. Zusammensetzung der Luft.	
6. Atmosphärische Luft und Wasser.	
II. Leichte Metalle (111—127)	35
III. Metalloide (128—180)	38
IV. Allgemeiner Rückblick (181—197)	49
V. Sulfide (198—215)	51
VI. Chloride (216—236)	55
VII. Reduktionen (237—258)	58
VIII. Atomtheorie (259—300)	63
IX. Stöchiometrie (301—314)	73
X. Hydrate (315—342)	81
XI. Salze	86
1. Darstellung von Salzen aus Säuren und Basen	
2. Darstellung von Salzen aus Säuren und Metallen bzw. Metalloxyden	
3. Beispiele der Salzbildung im täglichen Leben	
XII. Nomenklatur der Salze	86
XIII. Allgemeine Eigenschaften der Salze (370—378)	97
XIV. Die wichtigsten Salze (379—482)	102
1. Chloride (Bromide, Fluoride), Hypochlorite (379—392).	102
2. Sulfate (393—410).	106
3. Karbonate (411—442).	112
4. Nitrate (443—459).	122
5. Silikate (460—482).	127
XV. Wasserstoffverbindungen oder Hydrüre (483—508)	135
1. Ammoniak.	
2. Kohlenwasserstoffe: Methan, Äthylen, Acetylen (Karbide), Benzol.	
3. Leuchtgas.	
4. Wesen der Flamme.	

