Inhaltsübersicht.

Erster Teil. Übungsbeispiele I—XXXIII:

	Seite		Seite		Seite
Kupfersulfat	5	Arsentrioxyd	17	Borax	23
Zink	7	Alaun	18	Kaliumjodid	24
Mangansulfat	8	Marmor	19	Cadmiumsulfat	24
Eisen	8	Strontianit	19	Nickelsulfat	25
Bleinitrat	10	Salmiak	20	Kobaltsulfat	25
Mennige	11	Salpeter	20	Eisenkies	26
Wismut	12	Braunstein	20	Baryumsulfat	26
Baryumchlorid	12	Magnesiumsulfat	21	Salzsäure	27
Quecksilber	13	Natriumphosphat	21	Salpetersäure	28
Zinn	15	Silber	22	Schwefelsäure	29
Antimon	16	Kaliumdichromat	22	Salze	29

Zweiter Teil. Anleitung zur qualitativen Untersuchung.

Allgemeines, Vorproben, Auflösung, Einteilung der Metalle 33
Tabelle I. Aufsuchung der Metalle bei einfachen Stoffen 36
Tabelle II. Aufsuchung der Metalle in Gemischen . . 41
Tabelle III. Aufsuchung der Säuren 47

Löslichkeitstabelle und die gebräuchlichen Reagentien . 51

Anhang.

A. Quantitative Übungen.

Nr. 1—3. Bestimmung von Kristallwasser, Kohlendioxyd u. a. aus dem Glühverlust 53
„ 4—5. Bestimmung von gelösten Substanzen durch Eindampfen (bzw. Glühen) 54
„ 6. Reduktion von Oxyden durch Wasserstoff . . 54
„ 7—14. Fällung unlöslicher Chloride, Sulfate, Phosphate, Karbonate, Oxyde, Sulfide und Wägen der gewaschenen und getrockneten Niederschläge . . 54
„ 15—20. Ausmessung von Gasen 57

B. Maßanalyse.

„ 21—23. Normalsäuren und Normallaugen 59
„ 24. Anwendung des Kaliumpermanganats 60
„ 25—27. Jodometrie und Silberbestimmung 61