

I n h a l t.

	Seite		Seite
Einleitung §. 1	1	Cuprisulfat §. 33	—
Apparate und Geräthschaften §. 2	2	Bariumnitrat §. 34	—
Die Operationen §. 3	—	Silbernitrat §. 35	—
Die Zerkleinerung	—	Natriumphosphat §. 36	24
" Auflösung	—	Kaliumhydroxyantimonat	—
" Fällung oder Präcipitation	7	§. 37	—
" Filtration	8	Natriumcarbonat §. 38	—
" Decantation	9	Ammoniumcarbonat §. 39	25
Das Abdampfen	—	Bariumcarbonat §. 40	—
" Glühen	—	Kaliumbichromat §. 41	26
Die Sublimation	10	Ammoniummolybdänat §. 42	—
Das Aufschliessen	—	Ammoniumoxalat §. 43	—
I. Abschnitt.			
Die Reagentien §. 4	—	Bleiacetat §. 44	27
A. Reagentien auf nassem Wege	—	Natriumacetat §. 45	—
a. Elemente	—	Kaliumferricyanid §. 46	—
Chlor §. 5	11	Kaliumferrocyanid §. 47	—
Zink §. 6	12	Kaliumsulfocyanat §. 48	—
Kupfer §. 7	—	e. Sonstige Reagentien	—
Eisen §. 8	—	Wasser §. 49	28
b. Säuren	—	Aethylalkohol §. 50	—
Chlorwasserstoffsäure §. 9	13	Schwefelkohlenstoff §. 51	29
Kieselfluorwasserstoffsäure	—	Lackmuspapier §. 52	—
§. 10	—	Curcumapapier §. 53	—
Schwefelsäure §. 11	—	Indigolösung §. 54	30
Salpetersäure §. 12	14	Stärkekleister §. 55	—
Salpetersalzsäure §. 13	15	Bleipapier §. 56	—
Weinsäure §. 14	—	Braunstein §. 57	—
Essigsäure §. 15	—	B. Reagentien auf trockenem Wege	—
Schwefelwasserstoff §. 16	16	Kaliumcyanid §. 58	—
c. Basen	—	Calciumfluorid §. 59	31
Kaliumhydroxyd §. 17	17	Kaliumhydroxyd §. 60	—
Natriumhydroxyd §. 18	—	Ammoniumnitrat §. 61	—
Ammoniak §. 19	18	Natriumnitrat §. 62	32
Bariumhydroxyd §. 20	—	Cobaltonitrat §. 63	—
Calciumhydroxyd §. 21	19	Natriumborat §. 64	—
Ammoniumsulfid §. 22	—	Ammonium-Natriumphosphat	—
d. Salze	—	§. 65	33
Ammoniumchlorid §. 23	20	Natriumcarbonat §. 66	—
Ferrichlorid §. 24	—	Ein Gemenge von Natrium- und	—
Stannochlorid §. 25	21	Kaliumcarbonat §. 67	33
Mercurichlorid §. 26	—	II. Abschnitt.	
Platintetrachlorid §. 27	—	Verhalten der Körper zu den Reagen-	—
Bariumchlorid §. 28	22	tien §. 68	34
Kalium- und Natriumsulfat	—	A. Verhalten auf nassem Wege	—
§. 29	—	I. Prüfung auf die Metalle	—
Ferrosulfat §. 30	—	Erste Gruppe §. 69	—
Calciumsulfat §. 31	—	Silber §. 70	35
Magnesiumsulfat §. 32	23	Blei §. 71	—
		Quecksilber §. 72	36

	Seite
Kupfer §. 73	38
Wismuth §. 74	39
Cadmium §. 75	40
Zweite Gruppe §. 76	—
Zinn §. 77	41
Antimon §. 78	42
Arsen §. 79	43
Dritte Gruppe §. 80	47
Eisen §. 81	—
Mangan §. 82	49
Kobalt §. 83	50
Nickel §. 84	51
Zink §. 85	—
Aluminium §. 86	52
Chrom §. 87	53
Vierte Gruppe §. 88	—
Calcium §. 89	54
Barium §. 90	—
Strontium §. 91	55
Fünfte Gruppe §. 92	56
Magnesium §. 93	—
Kalium §. 94	57
Natrium §. 95	—
Ammonium §. 96	58
II. Prüfung auf die Säuren.	
Chromsäure §. 97	—
Schwefelsäure §. 98	59
Phosphorsäure §. 99	60
Borsäure §. 100	61
Oxalsäure §. 101	—
Kohlensäure §. 102	62
Kieselensäure §. 103	63
Salpetersäure §. 104	64
Fluorwasserstoffsäure §. 105	65
Chlorwasserstoffsäure §. 106	—
Bromwasserstoffsäure §. 107	66
Jodwasserstoffsäure §. 108	67
Cyanwasserstoffsäure §. 109	69
Schwefelwasserstoffsäure §. 110	70
B. Verhalten auf trockenem Wege.	
§. 111	71
Silber	—
Quecksilber	—
Blei	—
Kupfer	72
Wismuth	—
Cadmium	—
Zinn	73
Antimon	—
Arsen	—
Eisen	74
Mangan	—
Kobalt	—
Nickel	75
Zink	—

	Seite
Aluminium	—
Chrom	76
Calcium	—
Barium	—
Strontium	—
Kalium	—
Natrium	77
Schwefelsäure	—
Kieselensäure	—
Fluor	—
Chlor	—
Brom	—
Jod	—
Schwefel	—

III. Abschnitt.

Praktisch analytischer Gang.

Vorbemerkung §. 112	78
1. Abtheilung	
Untersuchung auf trockenem Wege	
§. 113	—
A. Der Körper ist kein Metall und keine Legierung	
Prüfung im Glasröhrchen §. 114	79
Prüfung auf der Kohle §. 115	82
Prüfung mit Natriumcarbonat und Nitrat §. 116	83
Prüfung mit Phosphorsalz und Borax §. 117	84
Prüfung auf Fluor §. 118	85
Prüfung durch die Flammenfärbung §. 119	—
B. Der Körper ist ein Metall oder eine Legierung	
Prüfung im Glasröhrchen §. 120	86
Prüfung in der Reduktionsflamme auf Kohle §. 121	—
2. Abtheilung.	
Untersuchung auf nassem Wege	
A. Vorbereitung der Substanz §. 122	—
Entfernung organischer Stoffe	89
B. Systematischer Gang	90
I. In Wasser und Säuren lösliche Körper	—
Einfache Analyse	—
a. Auffindung der Metalle §. 123	—
b. Auffindung der Säuren §. 124	94
I. In einer wässrigen Lösung	—
II. In einer sauren Lösung	95
Zusammengesetzte Analyse	96
a. Auffindung der Metalle	—
Trennung der Gruppen §. 125	—
Bestimmung der Gruppen-glieder	98

Erste Gruppe §. 126	—
Zweite Gruppe §. 127	99
Dritte Gruppe §. 128	100
Vierte Gruppe §. 129	102
Fünfte Gruppe §. 130	103
b. Auffindung der Säuren §. 131	104

1. In einer wässrigen Lösung	—
II. In einer sauren Lösung	106
II. In Wasser und Säuren unlösliche Körper §. 132	—
Analyse der Silikate §. 133	107
Eintheilung der Elemente	109

Berichtigung.

Seite 69 von unten 12. Zeile lies Ferrichlorid statt Ferrochlorid
 " 79 " " 11. " " entfernt statt entfernen.

