

# 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 . . . . .	42
Das Aufschliessen . . . . .	—	Ammoniumoxalat §. 43 . . . . .	—
<b>I. Abschnitt.</b>			
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 . . . . .	—	<b>II. Abschnitt.</b>	
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



	Seite		Seite
Erste Gruppe §. 126	—	I. In einer wässrigen	
Zweite Gruppe §. 127	99	Lösung	—
Dritte Gruppe §. 128	100	II. In einer sauren Lösung	106
Vierte Gruppe §. 129	102	II. In Wasser und Säuren unlös-	
Fünfte Gruppe §. 130	103	liche Körper §. 132	—
b. Auffindung der Säuren		Analyse der Silikate §. 133	107
§. 131	104	Eintheilung der Elemente	109

### Berichtigung.

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

