

Inhalt.

	Seite
Periodisches System	1
I. Abschnitt.	
1. Chlorkalium	3
2. Kaliumsulfat	8
3. Natriumcarbonat	11
4. Kaliumnitrat	13
5. Dinatriumphosphat	16
6. Chlorammonium	20
7. Kaliumoxalat	23
II. Abschnitt.	
8. Chlorbaryum	25
9. Chlorstrontium	29
10. Chlorealcium	30
Scheidung von Ca, Sr, Ba	35
11. Magnesiumsulfat	36
Scheidung der Magnesia von den übrigen alkalischen Erden und den Alkalien	40
III. Abschnitt.	
12. Zink	41
13. Aluminiumsulfat	43
14. Mangandioxyd	47
15. Kaliumdichromat	52
16. Eisen	56
Scheidung von Al, Cr, Fe, Zn, Mn	62
17. Kobalt und Nickel	67
Scheidung von Co, Ni	70

IV. Abschnitt.

	Seite
18. Natriumtetraborat	71
19. Natriumsulfid	72
20. Natriumthiosulfat	75
21. Verbindungen der Chlorsäuren	77
22. Bromkalium	78
23. Jodkalium	80
Erkennung von J, Br, Cl nebeneinander	82
24. Kaliumnitrat	83
25. Natriumsilicat	85
26. Fluorealcium	87

V. Abschnitt.

27. Silber	90
28. Blei	93
29. Quecksilber	96
30. Kupfer	99
31. Cadmium	102
32. Wismut	102
Scheidung von Ag, Pb, Hg, Cu, Cd, Bi	104

VI. Abschnitt.

33. Antimon	106
34. Arsen	110
35. Zinn	116
Scheidung von Sb, As, Sn	119

Seite

71

72

75

77

78

80

82

83

85

87

90

93

96

99

102

102

104

106

110

116

119

Abgerundete Atomgewichte der am häufigsten vorkommenden Elemente,

geordnet nach ihrer Grösse (Periodisches System).

H = 1