

Inhaltsverzeichnis.

	Seite
Tafel 1. Untersuchung auf trockenem Wege	5
Tafel 2. Auflösung	9
Löslichkeitsverhältnisse	10
Tafel 3. Aufschliessung	13
Aufsuchung der Basen.	
Tafel 4. Gruppeneinteilung	16
Tafel 5. Salzsäuregruppe	17
Tafel 6. Schwefelwasserstoffgruppe	18
1. Untergruppe. Die in Schwefelammonium löslichen Sulfide	19
2. Untergruppe. Die in Schwefelammonium unlöslichen Sulfide	21
Tafel 7. Schwefelammoniumgruppe	23
Ueber die Anwesenheit von Weinsäure, Phosphorsäure und Oxalsäure	23
1. Untergruppe. Der in Salzsäure unlösliche Teil des Schwefelammoniumniederschlags	26
2. Untergruppe. Der in Salzsäure lösliche Teil des Schwefelammoniumniederschlags	26
Tafel 8. Der durch kohlen-saures Ammonium entstehende Niederschlag	30
Tafel 9. Prüfung auf Magnesium	32
Tafel 10. Prüfung auf Alkalien	33
Aufsuchung der Säuren.	
Tafel 11. Verhalten gegen concentrirte Schwefelsäure	34
Tafel 12. Gruppeneinteilung	35
Tafel 13. Reactionen der wichtigsten Säuren	36

NB. Die folgenden Tabellen dienen als Leitfaden nur für die ersten Uebungen im Analysiren. Später bediene man sich dieses Hilfsmittels nicht mehr, sondern lediglich einer selbstanzufertigenden tabellarischen Uebersicht der aufzusuchenden Basen und Säuren.

Ueber jede Analyse führe man genau und übersichtlich Buch und zwar so, dass nicht nur die Resultate, sondern auch die zu denselben führenden Untersuchungsmethoden leicht erkennbar werden.

Die Kunst in der qualitativen Analyse besteht darin, die Reactionen mit einem Minimum von Substanz auszuführen.

Man vermeide übermässig verdünnte Lösungen und unnützen Ueberschuss der Reagentien.

- 1) $2H_2$
- 2) CO_2
- 3) ClO_2
- 4) CH_3COOH

gerin
vorsir
Am
Wen
orga
zu a
Plati

und
Trop
halt
dung

dünn

die v
vo

ande

mit S