III. Chemische Analyse organischer Körper.

Von

P. Dobriner unter Mitwirkung von A. Oswald.

1. Qualitative Ermittlung organischer Körper.

Eine Unterscheidung von α - und β -Naphtol gibt A. Jorissen¹⁾ an. In einem Reagensglas mischt man 2 cc einer Jod-Jodkaliumlösung mit überschüssiger Natronlauge und gibt das zu prüfende Naphtol hinzu. α -Naphtol gibt eine stark violette, trübe Flüssigkeit, während bei β -Naphtol diese farblos und klar bleibt. Je nach dem Gehalt des β -Naphtols an α -Naphtol tritt eine schwächere oder stärkere Färbung auf. Die Reaktion ist also der bekannten Chlorkalkreaktion analog.

Die Eisenchlorid-Reaktion auf Salizylsäure im Wein ist nach H. Pellet²⁾ noch bei einer Verdünnung von 1 : 10000000 zu erkennen, wenn man nach folgender Weise verfährt: 1 l Wein wird, nachdem er alkalisch gemacht, auf 100 cc eingedampft, hierauf schwach angesäuert und mit 200—300 cc Äther extrahiert. Man dampft wieder unter Zusatz von Alkali ein und zieht den Rückstand nach dem Ansäuern mit Benzin aus. Schüttelt man 25 cc dieser Benzinlösung mit 10 cc Wasser und gibt verdünnte Eisenchloridlösung zu, so entsteht bei Gegenwart von Salicylsäure noch eine deutliche Violettffärbung.

Eine Reaktion der Kakodylsäure und ihrer Salze gibt J. Bougault³⁾ an. Er verwendet als Reagens eine salzsaure Auflösung von unterphosphoriger Säure, welche mit Kakodylaten einen deutlichen Geruch nach Kakodyl entwickelt. Die Reaktion ist sehr empfindlich und namentlich zum Nachweis der Kakodylsäure in Gemischen mit Methylarseniaten geeignet.

0,20 g Methylarseniat werden in einem Reagensglas in 2 cc Wasser gelöst und mit 10 cc des Reagens⁴⁾ versetzt. Man verschliesst das Glas und lässt 12 Stunden stehen. Ein deutlicher Geruch nach Kakodyl zeigt nach dieser Zeit die Gegenwart von Kakodylsäure an; selbst $\frac{1}{2}$ mg der letzteren lässt sich auf diese Weise noch erkennen.

1) Ann. chim. anal. appliq. **7**, 217; durch Chemiker-Zeitung **26**, R. 215.

2) Südd. Apotheker-Zeitung; durch Deutsch-Amerikanische Apotheker-Zeitung **22**, 143.

3) Journ. de Pharm. et de Chim. (7. série) **17**, 97; durch Chem. News **87**, 101.

4) Konzentration vom Verfasser nicht angegeben. P. D. und A. O.