Eisenchloridlösung mit Ammoniak gefällt, in der Weise filtrirt, dass eine ganze Stunde lang die 3 Trichter immer voll gehalten wurden. Nach Ablauf dieser Zeit war die durch den ersten Trichter filtrirte Flüssigkeit auf das Maass von 278 CC. die durch den zweiten auf 560 CC. die durch den dritten auf 642 CC. angewachsen.

Noch viel auffallender ist der Unterschied, wie leicht erklärlich, bei solchen Niederschlägen, die die Poren des Filters bis zu einer gewissen Tiefe verstopfen; doch mag das obige Beispiel mit einem normalen Niederschlage genügen.

Einige Anwendungen der Salicylsäure in der analytischen Chemie.

Von

Dr. F. Mohr.

Für die Stärkelösung habe ich zu ihrer Haltbarmachung Chlorzink und flüssiges Chlorcalcium empfohlen. Die erstere ist absolut auf unbestimmte Zeit haltbar, die mit Chlorcalcium und Kochsalz aber nicht. Die Gegenwart von Chlorzink ist aber in einigen Fällen unangenehm, wenn z. B. kohlensaures Natron vorhanden ist, wie bei alkalischen Bleichflüssigkeiten. Ich finde nun, dass die Salicylsäure in sehr kleiner Menge heiss aufgelöst, die Stärkelösung ganz haltbar macht. — Die gesättigte Weinsteinlösung zur Kalibestimmung ist weder durch Carbolsäure, noch Pfeffermünzöl, noch andere ätherische Oele haltbar geworden. Mit etwas Salicylsäure kalt vermennt, ist sie schon 4 Monate im warmen Raume haltbar geblieben. Auch eine Lösung von schwefelsaurem Chinin wird dadurch haltbar, was für die Pharmacie nicht ohne Interesse ist. — Zehntel unterschwefligsaures Natron wird durch 2 Gramm kohlensaures Ammoniak auf 1 Liter ganz haltbar.