

Über die alkoholische Verseifung der Benzolsulfosäureester

von

Artur Praetorius.

Aus dem I. chemischen Laboratorium der k. k. Universität in Wien.

(Vorgelegt in der Sitzung am 25. April 1907.)

In zwei Abhandlungen,¹ betitelt: »Kinetik der Verseifung des Benzolsulfosäuremethylesters« wurde der Verlauf der Verseifung dieses Esters in wässriger, saurer und alkalischer Lösung und in Gegenwart von Halogenionen eingehend untersucht und die Anwendbarkeit der von R. Wegscheider aufgestellten Formeln² dargetan.

In allen bisher untersuchten Fällen war das Wasser im Überschusse vorhanden und in der vorliegenden Arbeit wurde der Verseifungsverlauf in Gegenwart geringer Wassermengen untersucht, um insbesondere die Rolle des Wassers bei der reinen Alkaliverseifung festzustellen und damit eventuell die Entscheidung der von R. Wegscheider aufgestellten theoretischen Möglichkeiten herbeizuführen. Hiemit wäre dann auch die Art der Verseifung in wässriger, saurer oder alkalischer Lösung, wie folgt, bestimmt.

Nach R. Wegscheider³ kann das Wasser entweder ohne Einfluß auf die reine Alkaliverseifung sein oder es kann die reine Alkaliwirkung noch außerdem der Wasserkonzentration

¹ Monatshefte für Chemie, 26, 1 (1905) und 27, 465 (1906).

² Zeitschr. für physik. Chemie, 41, 52 (1902).

³ Zeitschr. für physik. Chemie, 41, 54 (1902).