

Zur Kenntnis der unterhalogenigen Säuren und der Hypohalogenite.¹

III.

Der Einfluß der Elektrolyte auf die Geschwindigkeit der Hypojoditreaktion

von

Anton Skrabal.

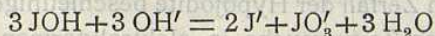
Aus dem Laboratorium für analytische Chemie an der k. k. Technischen
Hochschule in Wien.

(Vorgelegt in der Sitzung am 12. Jänner 1911.)

Inhalt: Einleitung. Zeitversuche. Die Berechnung des Faktors e . Prüfung des
Zeitgesetzes A'. Der Temperaturkoeffizient und der absolute Wert der
Geschwindigkeitskonstante der Hypojoditreaktion. Zusammenfassung.

Einleitung.

In der ersten Arbeit dieser Abhandlungsserie wurde gezeigt,
daß der in alkalischer Lösung stattfindende Zerfall der Hypo-
jodite in Jodid und Jodat nach Gleichung



nachstehendem Zeitgesetze gehorcht:

$$\frac{-d[\text{JOH}]}{dt} = \frac{[\text{J}]}{[\text{OH}']} K [\text{JOH}]^2 \quad (A)$$

Wir wollen dieses Zeitgesetz von nun ab als Zeitgesetz A
bezeichnen. Die analoge Hypobromitreaktion dagegen unter-

¹ Vgl. A. Skrabal, Monatshefte für Chemie, 28 (1907), 319, und 30
(1909), 51.