

Zu A. Skrabals Publikation: „Von den chemischen Simultansystemen. Erwiderung an E. Abel“¹.

Von
E. Abel.

(Eingelangt am 16. Juni 1951. Vorgelegt in der Sitzung am 21. Juni 1951.)

Seitens der Herausgeber wurde mir freundlicherweise vor der Drucklegung Abschrift des Manuskriptes vorstehender „Erwiderung“ von A. Skrabal übermittelt. Ich möchte den Raum der Monatshefte nicht weiter in Anspruch nehmen, da ich annehme, daß die vorliegenden Veröffentlichungen es den Kollegen ermöglichen, sich selbst ein Urteil über den Gegenstand zu bilden.

Das Verhalten von Ammoniumthiomolybdat an der Quecksilbertropfkathode.

(Kurze Mitteilung.)

Von
N. Konopik und E. Werner.

Aus dem I. Chemischen Laboratorium der Universität Wien.

Mit 2 Abbildungen.

(Eingelangt am 23. Juli 1951. Vorgelegt in der Sitzung am 11. Okt. 1951.)

In Fortsetzung unserer Versuche über die Reduzierbarkeit von Thio-salzen an der Hg-Tropfkathode¹ wurde Ammoniumthiomolybdat $(\text{NH}_4)_2\text{MoS}_4$, zunächst in 2 n NaOH als Grundelektrolyt, untersucht. Für Molybdat haben M. Stackelberg und Mitarbeiter² festgestellt, daß es weder in neutraler noch in alkalischer Lösung Stufen gibt.

Darstellung des Salzes: Nach G. Krüss³ wurde in eine ammoniakalische Lösung von Ammoniummolybdat H_2S bis zur beginnenden Kristallisation eingeleitet. Die erhaltenen, roten Kristalle wurden abgesaugt, mit wenig Alkohol und Äther gewaschen und über CaCl_2 getrocknet. — *Analyse.* Zur Bestimmung von Mo wurde das Salz mit verd. H_2SO_4 zersetzt, das erhaltene MoS_2 filtriert, geröstet und als MoO_3 gewogen. — Zur Ermittlung des NH_4 -Gehaltes wurde eine Einwaage mit Lauge gekocht, das entweichende NH_3 in überschüssige, gestellte HCl geleitet und mit Lauge zurücktitriert. — Der Schwefel wurde durch Brom-Wasser in alkalischer Lösung zu Sulfat oxydiert; dieses als BaSO_4 gefällt und gewogen.

¹ Mh. Chem. 82, 932 (1951).

² N. Konopik und E. Werner, Mh. Chem. 81, 1159 (1950).

³ Techn. Mitt. Krupp, Forschungsber. Essen 2, 59 (1939).

³ Liebigs Ann. Chem. 225, 28 (1884).