Nach dem oben Gesagten nimmt die Reaktion den nachstehenden Verlauf:

Über das Wismutoxydul

Von

W. Herz.

Auf die Mitteilung von Treubert und Vanino¹⁾ möchte ich kurz bemerken, dass es nicht meine Aufgabe ist, den Genannten die Richtigkeit der Beweisführung über die Existenz des Wismutoxyduls zu erklären. Wer sich für die Frage interessiert, findet alle Angaben in den Abhandlungen von Tanatar²⁾ und von mir und Guttman³⁾. Da die Behauptungen von Treubert und Vanino dadurch nicht an Richtigkeit gewinnen, dass sie häufiger und gröber wiederholt werden, so beabsichtige ich keine Erwiderung mehr, falls nicht neue Tatsachen bekannt werden sollten.

Bericht über die Fortschritte der analytischen Chemie.

I. Allgemeine analytische Methoden, analytische Operationen, Apparate und Reagenzien.

1. Auf theoretische und physikalische Chemie bezügliche.

Von

R. Fresenius.

Einen Apparat zur fraktionierten Vakuumdestillation haben A. Heiduschka und E. Rheinberger⁴⁾ beschrieben. Derselbe beruht auf an sich durchaus bekannten Prinzipien, zeigt aber in der Einzelanordnung eine Reihe von Punkten, die sich als praktisch bewährt haben. Er gestattet eine ununterbrochene fraktionierte Destillation bei einem Druck von weniger als $\frac{1}{1000}$ mm.

Die Einzelheiten sind im Original einzusehen.

Über die experimentelle Behandlung kleiner Mengen flüchtiger Stoffe hat Alfred Stock⁵⁾ Angaben gemacht. Er empfiehlt zur Trennung flüchtiger Stoffe von einander das Verfahren der fraktionierten Destillation, respektive fraktionierten Kondensation, in einem ganz ge-

¹⁾ Diese Zeitschrift 54, 255.

²⁾ Zeitschrift für anorgan. Chemie 27, 437.

³⁾ Ebenda 53, 63.

⁴⁾ Journal f. prakt. Chem. [N. F.] 90, 354.

⁵⁾ Ber. d. deutsch. chem. Gesellsch. zu Berlin 47, 154 (1914).