

Verseifungsproduct dieses Acetats.

0.1781 g Sbst.: 0.2895 g CO₂, 0.1049 g H₂O. — 0.2164 g Sbst.: 0.3523 g CO₂, 0.1389 g H₂O.

Ber. C 44.43, H 6.22.
Gef. » 44.33, 44.40, » 6.59, 6.39.

254. Charles Baskerville: Zur Klarstellung der Thoriumfrage.

(Eingegangen am 29. März 1905.)

Hr. R. J. Meyer hat sich der Mühe unterzogen, meine Arbeiten in Bezug auf die Einheitlichkeit des Thoriums zu wiederholen und dieselben sachlich-kritisch zu beleuchten; er hat die Ergebnisse, zu denen er gelangt ist, in diesen Berichten¹⁾ veröffentlicht. Ich halte es für durchaus erwünscht, dass sich Mitarbeiter auf dem Felde der von mir erwählten Forschung finden mögen; denn nur durch sorgfältige und vielfache Wiederholung der von mir angestellten Versuche und strenge Kritik der angewandten Methoden sowohl, als auch der Ergebnisse, zu denen sie führen, kann die Wahrheit zu Tage treten. Um eines möchte ich indess ersuchen, nämlich um möglichst genaue Einhaltung der Bedingungen, unter denen ich arbeite. Es erscheint mir z. B. nicht gleichgültig, ob ich einen Körper im Chlorstrom mit Kohle erhitze oder im Chlor- und Chlorschwefel-Strome; auch die Innehaltung bestimmter Temperaturen ist von fundamentaler Wichtigkeit etc. etc. Ich führe dies nicht an in der Absicht, Hrn. Meyer's Arbeit wiederum zu kritisieren, sondern lediglich, um Zeitverlust zu ersparen. Die genauen Bedingungen, unter denen meine Versuche angestellt worden sind, werde ich demnächst veröffentlichen, um es allen denen, die sich für diese hochwichtige Frage interessieren, zu ermöglichen, mir beizupflichten oder entgegen zu treten.

Chemisches Laboratorium College City New York, 17. März 1905.

¹⁾ Diese Berichte 38, 817 [1905].