

**302. Christoph Hartmann und Victor Meyer: Ueber die Darstellung der Jodbenzoësäure.**

(Eingegangen am 21. Juni.)

Vor einiger Zeit <sup>1)</sup> berichteten wir über die Auffindung und Darstellung der Jodbenzoësäure, welche durch Oxydation der Jodosobenzoësäure mit alkalischer Permanganatlösung erhalten wurde. Bequemer und in gleicher Ausbeute erhält man diese Säure auf folgende Weise:

5.3 g Jodosobenzoësäure werden in einer wässrigen Lösung von 4 g Natronhydrat gelöst und in diese Flüssigkeit wird in der Kälte Chlor bis zur Sättigung eingeleitet. Nach dem Ansäuern erhält man einen Niederschlag, der aus einem Gemenge von unveränderter Jodosobenzoësäure, etwas *o*-Jodbenzoësäure und zum grössten Theil aus Jodbenzoësäure besteht. Die geringen Mengen Jodbenzoësäure sind leicht durch Ausziehen mit Aether zu entfernen. Die beiden anderen Säuren trennt man, wie schon früher <sup>2)</sup> angegeben, mit Hülfe ihrer Ammoniaksalze.

Diese Darstellungsmethode hat den Vorzug, dass man in kürzerer Zeit zum Ziele gelangt und mit weit geringeren Flüssigkeitsmengen zu operiren hat; ausserdem entsteht eine beträchtlich kleinere Menge *o*-Jodbenzoësäure als Nebenproduct.

Hier sei noch erwähnt, dass die Jodbenzoësäure sich bei monatelangem Aufbewahren partiell zersetzt. Ein solches Präparat zeigte sich nur noch ganz schwach explosiv; es war etwa zur Hälfte in Jodosobenzoësäure übergegangen und konnte mittels des Ammoniaksalzes von dieser befreit werden. Der Rest bestand aus unveränderter Jodbenzoësäure, welche mit starkem Knall explodirte.

Heidelberg, Universitätslaboratorium.

**303. Victor Meyer: Notizen über Aethylnitrolsäure und Nitromethan.**

**Benzoyläthylnitrolsäure.**

Die Nitrolsäuren, obwohl durch ihre schöne Krystallisation sowie durch ihre auffallenden und glatten Reactionen gut charakterisirt, konnten doch zur Zeit ihrer Auffindung — vor 20 Jahren — nicht in wohldefinierte Derivate übergeführt werden, da ihre Salze und Ester sich unbeständig erwiesen und nicht rein zu erhalten waren.

<sup>1)</sup> Diese Berichte 26, 1727.    <sup>2)</sup> Diese Berichte 26, 1728.