

138. F. Kammerer: Notiz über den Erstarrungspunkt des Antimonpentachlorids.

(Aus dem chem. Laboratorium des Polytechnikums zu Karlsruhe mitgetheilt von A. Michaelis.

(Eingegangen am 12. April, verlesen in der Sitzung von Hrn. Oppenheim.)

Ich machte diesen Winter zufällig die Beobachtung, dass von mir kurz vorher dargestelltes Antimonsuperchlorid in einer kalten Nacht vollständig erstarrt war. Da ich in der einschlagenden Litteratur nirgends eine Angabe über ein Erstarren des Pentachlorids angeführt fand, so hielt ich es nicht für uninteressant, den Erstarrungspunkt zu bestimmen. Frisch im Chlorstrom destillirtes und etwas überflüssiges Chlor enthaltendes Antimonsuperchlorid erstarrte in einer Kältemischung von Schnee und Kochsalz (-20°) ziemlich rasch zu einem Aggregat nadelförmiger Krystalle. Aus der Kältemischung herausgenommen, wurde die Masse erst allmählich wieder flüssig und hatte dann eine ziemlich lange Zeit hindurch (während welcher also ein Theil fast flüssig war) eine Temperatur von -6° . Dies ist also der Schmelzpunkt.

In niederer Temperatur sind also beide Chloride des Antimons feste Körper.

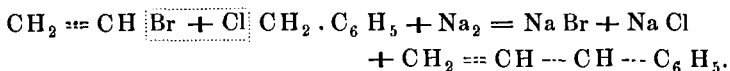
Karlsruhe, April 1875.

139. M. Baswitz und B. Aronheim: Versuche zur Synthese des Allylbenzoles.

(Mittheilung aus dem chem. Laborat. des Polytechnikums zu Karlsruhe i. B.)

(Eingegangen am 12. April; verles. in der Sitzung von Hrn. Oppenheim.)

Nachdem die Synthese des Phenylbutylens aus Benzylchlorid und Jodallyl mit metallischem Natrium ¹⁾ gelungen war, lag es nahe, die Synthese des Allylbenzols (Phenylpropylen) in gleicher Weise zu versuchen. Es musste zu diesem Zwecke Bromvinyl und Benzylchlorid in ätherischer Lösung mit Natrium behandelt werden, damit bei der eintretenden Reaction das Allylbenzol nach folgender Gleichung entstünde:



Das dazu erforderliche Bromvinyl wurde nach der Methode Semenov's, verbessert durch Erlenmeyer und Bunte, dargestellt. Dies Verfahren lieferte uns im Laufe einiger Tage 1 Kilo Bromvinyl, wo-

¹⁾ Diese Berichte V, S. 1806 und Annal. d. Chem. und Pharm. 171, (219).