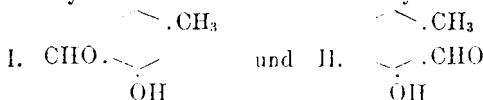


**62. O. Anselmino: Über *m*-Homo-salicylaldehyde und deren Derivate.**

(Eingegangen am 31. Januar 1917.)

Zufolge einer Anfrage der »Beilstein«-Redaktion wegen einer Unstimmigkeit in den Literaturangaben über die Schmelzpunkte der *m*-Homosalicylaldehyde wurden die beiden Aldehyde:



dargestellt und ihre Derivate untersucht.

Bei der Anwendung der Tiemann-Reimerschen Reaktion auf *m*-Kresol werden entgegen der Mitteilung von Tiemann und Schotten<sup>1)</sup>, wie Chuit und Bolsing<sup>2)</sup> nachgewiesen haben, die beiden Orthooxyaldehyde gewonnen.

Ihre Trennung lässt sich am einfachsten über die Anile bewerkstelligen. Die Aldehyde werden mit der berechneten Menge Anilin versetzt, worauf nach einigem Stehen das feste, in reinem Zustande bei 93° schmelzende Anil des Aldehyds I sich ausscheidet und durch Absaugen von dem flüssigen Anil des Aldehyds II getrennt werden kann. Aus den Anilen werden durch verdünnte Säuren die Aldehyde abgeschieden.

In Übereinstimmung mit den Angaben von Chuit und Bolsing (l. c.) und von Fries und Klostermann<sup>3)</sup> wurden die Schmelzpunkte bei 60—61° für Aldehyd I und bei 32° für Aldehyd II festgestellt.

Die Schmelzpunkte der Phenylhydrazone lagen für I bei 161°, für II bei 172°, das Gemisch beider schmolz etwa bei 136°. Damit findet auch eine frühere Angabe<sup>4)</sup> über das vermeintliche Auftreten zweier stereoisomerer Phenylhydrazone ihre Erklärung.

Als Schmelzpunkte der Semicarbazone wurden festgestellt: Das Semicarbazon des Aldehyds I erreicht bei 245—246° und schmilzt bei 268° unter Zersetzung (Chuit und Bolsing Schmp. 254°, nach dem Wiedererstarren 272°), für II wurde der Schmelzpunkt bei 212—214° gefunden, gleichfalls unter Zersetzung (Chuit und Bolsing 214°, nach dem Wiedererstarren 244°).

Während die Zersetzungsprodukte der Hydrazone von Oxyaldehyden bekannt sind<sup>5)</sup>, wurden die Spaltprodukte der Semicarbazone noch nicht untersucht.

Berlin, Pharmazeutisches Institut.

<sup>1)</sup> B. 11, 770 [1878].      <sup>2)</sup> Bl. [3] 35, 136.

<sup>3)</sup> B. 39, 871 [1906].      <sup>4)</sup> B. 35, 4106 [1902].      <sup>5)</sup> B. 36, 580 [1903].