

**4,6-Dimethyl-1,2,3-tris-[azobenzoyl]-glucose:** Aus kryst. 4,6-Di methyl-glucose. Nadeln aus Alkohol. Schmp. 145°.

2.938 mg Sbst.: 7.27 mg CO<sub>2</sub>, 1.31 mg H<sub>2</sub>O. — 5.431 mg Sbst.: 0.471 ccm N<sub>2</sub> (19°, 757 mm).

C<sub>47</sub>H<sub>40</sub>O<sub>10</sub>N<sub>8</sub> (832.84). Ber. C 67.76, H 4.84, N 10.09. Gef. C 67.49, H 4.98, N 10.10. [α]<sub>D</sub><sup>20</sup> (1-proz. Lösung in Chloroform): +551°.

**3-Methyl-1,2,4,6-tetrakis-[azobenzoyl]-glucose:** Aus kryst. 3-Methylglucose. Aus Benzol Krystalle vom Schmp. 220°.

4.028 mg Sbst.: 10.20 mg CO<sub>2</sub>, 1.62 mg H<sub>2</sub>O. — 4.419 mg Sbst.: 0.422 ccm N<sub>2</sub> (23°, 762 mm).

C<sub>55</sub>H<sub>46</sub>O<sub>10</sub>N<sub>8</sub> (1027.03). Ber. C 68.98, H 4.51, N 10.92. Gef. C 69.06, H 4.50, N 11.04. [α]<sub>D</sub><sup>20</sup> (0.7-proz. Lösung in Chloroform): +163° (±6°).

**3-Benzyl-1,2,4,6-tetrakis-[azobenzoyl]-glucose:** Aus kryst. 3-Benzyl-glucose. Sehr schwer lösliches Pulver. Schmp. 246°.

3.726 mg Sbst.: 9.70 mg CO<sub>2</sub>, 1.60 mg H<sub>2</sub>O. — 5.620 mg Sbst.: 0.495 ccm N<sub>2</sub> (20°, 756 mm).

C<sub>63</sub>H<sub>50</sub>O<sub>10</sub>N<sub>8</sub> (1103.11). Ber. C 70.75, H 4.57, N 10.16. Gef. C 71.00, H 4.80, N 10.21. [α]<sub>D</sub><sup>20</sup> (0.2-proz. Lösung in Chloroform): -48° (±20°). [Die Ablesung ist sehr ungenau.]

**Diaceton-3-azobenzoyl-glucose:** Voluminöses Krystallpulver aus Methanol mit sehr wenig Wasser. Schmp. 110—111°.

4.039 mg Sbst.: 9.50 mg CO<sub>2</sub>, 2.15 mg H<sub>2</sub>O. — 7.053 mg Sbst.: 0.389 ccm N<sub>2</sub> (24°, 757 mm).

C<sub>25</sub>H<sub>34</sub>O<sub>10</sub>N<sub>8</sub> (468.48). Ber. C 64.09, H 6.03, N 5.98. Gef. C 64.15, H 5.96, N 6.31. [α]<sub>D</sub><sup>10</sup> (0.5-proz. Lösung in Aceton): -56°.

## 101. Hans A. Weidlich und Margot Meyer-Delius: Bemerkung zu unserer Arbeit: „Über die Darstellung methoxylhaltiger Phenylessigsäuren“.

[Aus d. Chem. Institut d. Universität Heidelberg.]  
(Eingegangen am 26. April 1940.)

Herr Prof. G. Hahn macht uns darauf aufmerksam, daß uns bei der Zusammenstellung der Methoden zur Darstellung von Alkyloxyphenylessigsäuren in unserer Veröffentlichung<sup>1)</sup> entgangen war, daß ein ebenso interessantes wie leistungsfähiges Verfahren von ihm beschrieben wurde<sup>2)</sup>, welches ebenfalls auf der katalytischen Eliminierung von Halogen aus substituierten α-Chlor-phenylacetamiden unter Bildung des entsprechenden Phenylessigsäureamids und dessen Verseifung, oder in der katalytischen Hydrierung der substituierten Mandelsäuren zur entsprechenden Phenylessigsäure beruht.

Wir bedauern lebhaft, diese Arbeit übersehen zu haben.

<sup>1)</sup> B. 78, 325 [1940].

<sup>2)</sup> G. Hahn u. H. J. Schulz, B. 72, 1302 [1939].