

4.6-Dimethyl-1.2.3-tris-[azobenzoyl]-glucose: Aus kryst. 4.6-Dimethyl-glucose. Nadeln aus Alkohol. Schmp. 145°.

2.938 mg Sbst.: 7.27 mg CO₂, 1.31 mg H₂O. — 5.431 mg Sbst.: 0.471 ccm N₂ (19°, 757 mm).

C₄₇H₄₀O₇N₆ (832.84). Ber. C 67.76, H 4.84, N 10.09. Gef. C 67.49, H 4.98, N 10.10. $[\alpha]_{D}^{20}$ (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 CO₂, 1.62 mg H₂O. — 4.419 mg Sbst.: 0.422 ccm N₂ (23°, 762 mm).

C₃₉H₄₆O₁₀N₈ (1027.03). Ber. C 68.98, H 4.51, N 10.92. Gef. C 69.06, H 4.50, N 11.04. $[\alpha]_{D}^{20}$ (0.7-proz. Lösung in Chloroform): +163° (±6°).

3-Benzyl-1.2.4.6-tetrakis-[azobenzoyl]-glucose: Aus kryst. 3-Benzylglucose. Sehr schwer lösliches Pulver. Schmp. 246°.

3.726 mg Sbst.: 9.70 mg CO₂, 1.60 mg H₂O. — 5.620 mg Sbst.: 0.495 ccm N₂ (20°, 756 mm).

C₆₅H₆₀O₁₀N₈ (1103.11). Ber. C 70.75, H 4.57, N 10.16. Gef. C 71.00, H 4.80, N 10.21. $[\alpha]_{D}^{20}$ (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 CO₂, 2.15 mg H₂O. — 7.053 mg Sbst.: 0.389 ccm N₂ (24°, 757 mm).

C₂₈H₂₈O₇N₂ (468.48). Ber. C 64.09, H 6.03, N 5.98. Gef. C 64.15, H 5.96, N 6.31. $[\alpha]_{D}^{20}$ (0.5-proz. Lösung in Aceton): —56°.

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

[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 Alkyloxyphenylelessigsäuren in unserer Veröffentlichung¹⁾ entgangen war, daß ein ebenso interessantes wie leistungsfähiges Verfahren von ihm beschrieben wurde²⁾, welches ebenfalls auf der katalytischen Eliminierung von Halogen aus substituierten α -Chlor-phenylacetamiden unter Bildung des entsprechenden Phenylelessigsäureamids und dessen Verseifung, oder in der katalytischen Hydrierung der substituierten Mandelsäuren zur entsprechenden Phenylelessigsäure beruht.

Wir bedauern lebhaft, diese Arbeit übersehen zu haben.

¹⁾ B. 78, 325 [1940].

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