## 397. Ernst Bergmann: Zur Kenntnis, "überzähliger" Isomerer, III. Mitteil.¹): Über die Kondensation von Fluoren mit Piperonal und p-Dimethylamino-benzaldehyd.

[Aus d. Chem. Institut d. Universität Berlin.] (Eingegangen am 15. September 1930.)

R. de Fazi<sup>2</sup>) hat vor einigen Jahren die Beobachtung gemacht, daß bei der alkalischen Kondensation von Fluoren mit Piperonal und p-Dimethylamino-benzaldehyd neben dem erwarteten 3.4-Methylendioxy- und 4-Dimethylamino-benzal-fluoren (I und II) tiefer farbige Verbindungen entstehen, die von de Fazi auf Grund seiner analytischen Daten als Isomere von I und II angesehen wurden, ohne daß eine Erklärung dieser - klassisch nicht verständlichen - Isomerie-Fälle gegeben worden wäre. Vor kurzem³) konnte ich nun zeigen, daß auch bei der Kondensation von Benzaldehyd, Anisaldehyd und α-Naphthaldehyd mit Fluoren neben den formelmäßig zu erwartenden Fulvenen (vom Typus I und II) tiefer farbige Nebenprodukte isoliert werden können, die sich als ihre Vinylen-Homologe erwiesen. Beispielsweise entstand neben Benzal-fluoren Cinnamyliden-fluoren. Diese Feststellung legte die Vermutung nahe. daß auch die tiefer farbigen Nebenprodukte von de Fazi keine Isomeren, sondern Vinylen-Homologe von I und II seien, nämlich 3.4-Methylendioxy- und 4-Dimethylamino-cinnamyliden-fluoren (III und IV). Ich habe die letztgenannten Verbindungen durch Kondensation von 3.4-Methylendioxy- und 4-Dimethylamino-zimtaldehyd mit Fluoren synthetisiert und in der Tat ihre Identität mit den fraglichen Substanzen des italienischen Autors nachweisen können.

## Beschreibung der Versuche.

Fluoren und 3.4-Methylendioxy-zimtaldehyd: III.

0.8 g Fluoren wurden in einer Auflösung von 0.25 g Natrium in 11.5 ccm Alkohol aufgelöst. Dann wurde bei etwa 50° I g 3.4-Methylendioxy-zimtaldehyd ) in 4 ccm Alkohol zugegeben. Bei 24-stdg. Stehen schied sich

<sup>1).</sup> I. und II. Mitteil.: B. 63, 1173, 1176 [1930].

<sup>2)</sup> Gazz. chim. Ital. 51, I 328; C. 1921, III 1422.

<sup>3)</sup> B. 63, 1617 [1930]; vergl. ferner die ganz analoge Bildung von 1.4-Di-biphenylen-1.3-butadien aus Fluoren und alkohol. Kaliumäthylat bei Gegenwart von Sauerstoff: Pummerer u. Dorfmüller, B. 46, 2386 [1913]; Wislicenus, B. 48, 617 [1915].

<sup>4)</sup> Darstellung nach Lohaus, Journ. prakt. Chem. [2] 119, 235, u. zw. 252 [1928]. Das durch Destillation erhaltene rohe Produkt wurde nach dem Erstarren aus Methylalkohol umkrystallisiert. Schmp. 86°.

ein Krystallbrei aus, der abgesaugt (0.8 g) und nacheinander aus Amylalkohol und Eisessig umkrystallisiert wurde. Gelbe, zugespitzte Prismen vom Schmp. 196—197°. Durch Mischprobe erwies sich dieses Produkt als identisch mit dem Nebenprodukt von de Fazi, für das der zu niedrige Schmp. 183—184° angegeben ist. Dieser läßt sich aber durch Umkrystallisieren auf den angebenen Wert erhöhen.

o.1244 g Sbst.: o.3860 g CO<sub>2</sub>, o.o537 g H<sub>2</sub>O. C<sub>23</sub>H<sub>16</sub>O<sub>2</sub>. Ber. C 85.2, H 4.9. Gef. C 84.6, H 4.8.

Fluoren und p-Dimethylamino-zimtaldehyd: IV.

0.6 g Natrium wurden in 30 ccm Alkohol gelöst und 2 g Fluoren, sowie eine Auflösung von 2 g p-Dimethylamino-zimtaldahyd ) in 10 ccm Alkohol bei 50° zugesetzt. Es begann nach kurzer Zeit die Ausscheidung des Kondensationsproduktes in öliger Form, die aber durch Berühren mit einem Glasstab sofort zur Krystallisation gebracht wurde; die weitere Ausscheidung führte dann direkt zu einem krystallinen Produkt. Nach 24-stdg. Stehen wurde abgesaugt und nacheinander aus Propylalkohol und Ligroin umkrystallisiert. Ausbeute quantitativ. In der Aufsicht violettrote, in der Durchsicht rotgelbe, unregelmäßig gezackte, breite Nadeln vom Schmp. 169—170°.

0.0722 g Sbst.: 0.2351 g CO<sub>2</sub>, 0.0428 g H<sub>2</sub>O. C<sub>24</sub>H<sub>21</sub>N. Ber. C 89.2, H 6.5. Gef. C 88.8, H 6.6.

Das beschriebene Fulven erwies sich als identisch mit dem Nebenprodukt der Kondensation von Fluoren und p-Dimethylamino-benzaldehyd die in Anlehnung an die Vorschrift von de Fazi folgendermaßen durchgeführt wurde: Das Reaktionsgemisch aus 4 g Natrium in 230 g Alkohol, 16.6 g Fluoren und 15 g Dimethylamino-benzaldehyd wurde nach 14-tägigem Stehen in die flüssige und feste Phase durch Absaugen zerlegt. Letztere wurde nacheinander aus Alkohol und (2-mal) aus Benzin umkrystallisiert und bildete dann schöne, breite Prismen-Aggregate vom Schmp. 136—137° (de Fazi: 135—136°).

o.1726 g Sbst.: o.5625 g CO<sub>2</sub>, o.1042 g H<sub>2</sub>O. C<sub>22</sub>H<sub>18</sub>N. Ber. C 88.9, H 6.4. Gef. C 88.9, H 6.8.

Bei kurzem Stehen schied sich aus der Roh-Mutterlauge ein Krystallisat von roten Drusen aus, die aus Ligroin umkrystallisiert wurden. Violett reflektierende Nadeln vom Schmp. 169—170°. Identifizierung durch Mischprobe als p-Dimethylamino-cinnamyliden-fluoren (IV).

b) Darstellung nach König, Schramek u. Rösch, B. 61, 2074, u. zw. 2078 [1928].