Chem. Ber. 104, 3810-3815 (1971)

Gottfried Schill und Heinz Neubauer

Gezielte Synthese von Catenanen, XV¹⁾

3.6-Dinitro-2.5-dialkyl-hydrochinon-dimethyläther 2)

Aus dem Chemischen Laboratorium der Universität Freiburg i. Br.

(Eingegangen am 29. Juli 1971)

Durch schrittweise Acylierung von Hydrochinon-dimethyläther mit Tridecandisäure-methylester-chlorid und katalytische Reduktion der Carbonylgruppen wird der Dicarbonsäureester 8 synthetisiert. Dessen Acyloin-Ringschluß und nachfolgende Clemmensen-Reduktion ergeben 2.5-Hexacosamethylen-hydrochinon-dimethyläther (10). Durch Verseifung von 8 und 10 und Acetylierung werden die Hydrochinon-diacetate 12 und 17 dargestellt. 12 liefert mit Acetylnitrat das Dinitro-benzochinon 13, dessen Reduktion und Methylierung zum Dinitro-hydrochinon-dimethyläther 15 führt. Die analoge Umsetzung des Diacetats 17 ergibt ein Substanzgemisch, aus dem in mäßiger Ausbeute der Mononitro-hydrochinon-dimethyläther 18 isoliert werden konnte.

Directed Synthesis of Catenanes, XV1)

2.5-Dialkyl-3.6-dinitrohydroquinone Dimethyl Ethers²⁾

The hydroquinone dicarboxylic acid dimethyl ester 8 was synthesized by stepwise acylation of hydroquinone dimethyl ether with 12-(methoxycarbonyl)dodecanoyl chloride followed by catalytic reduction of the carbonyl groups. Acyloin cyclization of this compound and Clemmensen reduction afforded 2.5-(hexacosamethylene)hydroquinone dimethyl ether (10). Saponification of 8 and 10 and acetylation resulted in the formation of the diacetates 12 and 17. Reaction of 12 with acetyl nitrate yielded the dinitro benzoquinone 13. It was reduced and methylated to the dinitro hydroquinone ether 15. The analogous reaction with diacetate 17 led to a mixture of substances from which the mononitro hydroquinone ether 18 could be isolated in moderate yield.

Zur Synthese von Prärotaxanen und Präcatenanen lassen die bisher durchgeführten Modelluntersuchungen ¹⁾ den 3.6-Dinitro-2.5-dialkyl-hydrochinonäther **15** mit 13 gliedrigen Seitenketten als gemeinsame Ausgangsverbindung geeignet erscheinen. Die Synthese eines Präcatenans dürfte zudem auch mit 3.6-Dinitro-2.5-hexacosamethylenhydrochinon-dimethyläther (**19**) möglich sein. Die beiden Dinitrohydrochinonäther wiederum sollten sich aus den beiden 2.5-Dialkyl-hydrochinon-diacetaten **12** und **17** synthetisieren lassen³⁾.

¹⁾ XIV. Mitteil.: G. Schill und K. Murjahn, Chem. Ber. 104, 3587 (1971).

²⁾ Ein Teil der Ergebnisse dieser Arbeit ist referiert in G. Schill, Catenanes, Rotaxanes and Knots, S. 95-99, Academic Press, New York, London 1971.

³⁾ G. Schill, Liebigs Ann. Chem. **693**, 182 (1966).

Synthese der 2.5-Dialkyl-hydrochinon-diacetate 12 und 17

2.5-Dialkylsubstituierte Hydrochinone mit längeren Ketten sind bisher nur von Armstrong et al.⁴⁾ durch schrittweise Acylierung von Hydrochinon mit Carbonsäuren unter BF₃-Katalyse und nachfolgende Reduktion erhalten worden. Die Acylierung von Monoalkylhydrochinonäthern mit Acylchloriden in Gegenwart von AlCl₃ ist bisher nur an wenigen Beispielen beschrieben worden^{5,6)}.

Das Verfahren von Armstrong et al.⁴⁾ ist zur Darstellung des Hydrochinon-dicarbonsäureesters 8 nicht verwendbar, da mit Dicarbonsäurehalbestern als Acylierungskomponenten Umesterungen eintreten. Wir haben deshalb in Anlehnung an Wasserman und Dawson⁷⁾ 8 durch schrittweise Acylierung von Hydrochinon-dimethyläther mit Tridecandisäure-methylester-chlorid und nachfolgende Reduktion (1–8) synthetisiert.

Die Cyclisierung des Dicarbonsäureesters 8 mit Natrium in Xylol⁸⁾ nach der Verdünnungsmethode ergab das Acyloin 9, das als Rohprodukt nach Clemmensen zu 2.5-Hexacosamethylen-hydrochinon-dimethyläther (10) reduziert wurde. Für die beiden letzten Stufen wurde eine Gesamtausbeute von ca. 40% erzielt.

⁴⁾ B. C. Armstrong, R. L. Bent, A. Loria, J. R. Thirtle und A. Weissberger, J. Amer. chem. Soc. 82, 1928 (1960).

⁵⁾ P. H. Gore in G. A. Olah, Friedel-Crafts and Related Reactions, S. 51, Interscience Publishers, New York, London 1964.

⁶⁾ J. H. Cruickshank und R. Robinson, J. chem. Soc. [London] 1938, 2064; L. Panizzi und R. Nicolaus, Gazz. chim. ital. 83, 774 (1953); R. Royer, A. Demerseman, A. Cheutin, E. Allegrini und R. Michelet, Bull. Soc. chim. France 1957, 1379.

⁷⁾ D. Wasserman und C. R. Dawson, J. Amer. chem. Soc. 72, 4994 (1950).

⁸⁾ V. Hansley, J. Amer. chem. Soc. 57, 2303 (1935); V. Prelog, L. Frankiel, M. Kobelt und P. Barman, Helv. chim. Acta 30, 1741 (1947); M. Stoll und A. Rouvé, ebenda 30, 1822 (1947).

Bemerkenswert ist, daß sich der Dicarbonsäureester 8 zum Acyloin 9 umsetzen läßt, während eine analoge Reaktion bei 3.5-Bis-[12-methoxycarbonyl-dodecyl]-veratrol versagt⁹. Dieser Befund stützt die Annahme, daß das Ausbleiben der Reaktion im letzteren Fall auf eine zu starke Adsorption anfänglich gebildeten Dinatrium-endiolats auf der Natrium-Oberfläche durch die beiden *o*-ständigen Methoxylgruppen zurückzuführen ist.

Die beiden Hydrochinonäther 8 und 10 ergaben nach Ätherspaltung die Hydrochinone 11 und 16, die zu den Hydrochinondiacetaten 12 und 17 umgesetzt wurden.

Synthese der Nitro-hydrochinonäther 15 und 18

Kürzerkettige 3.6-Dinitro-2.5-dialkyl-benzochinone lassen sich aus 2.5-Dialkyl-hydrochinon-diacetaten durch Umsetzung mit konz. Salpetersäure darstellen³⁾. Bei dem langkettigen Hydrochinon-diacetat 12 versagte diese Arbeitsweise. Es wurde jedoch gefunden, daß sich das Dinitro-benzochinon 13 aus 12 durch Umsetzung mit Acetylnitrat in überschüssigem Acetanhydrid darstellen läßt. Die chinoide Verbindung wurde als Rohprodukt mit schweßiger Säure zum Dinitro-hydrochinon 14 reduziert und dieses zum Dinitro-hydrochinon-dimethyläther 15 methyliert.

OR
$$[CH_2]_{12}$$
- CO_2H
 O_2N
 $[CH_2]_{12}$ - CO_2H
 O_2N
 $[CH_2]_{12}$ - CO_2H
 O_2N
 O_2N

Die analoge Umsetzung des 2.5-Polymethylen-hydrochinon-diacetats 17 mit Acetylnitrat führte zu einem nicht aufgetrennten Gemisch von Substanzen, aus dem nach Reduktion mit NaBH₄ und nachfolgender Methylierung in mäßiger Ausbeute lediglich der Mononitro-hydrochinon-dimethyläther 18 zu isolieren war, nicht aber die Dinitro-Verbindung 19. Die Bildung der Mononitro-Verbindung 18 zeigt, daß die Einführung der zweiten Nitrogruppe bei der Umsetzung von 17 mit Acetylnitrat sogar noch durch die relativ weite 26-gliedrige Polymethylenbrücke behindert wird.

OR
$$OCH_3$$
 OCH_3 O

⁹⁾ G. Schill, Chem. Ber. 99, 2689 (1966).

Für die Unterstützung der vorliegenden Arbeit danken wir der Deutschen Forschungsgemeinschaft und dem Verband der Chemischen Industrie, Fonds der Chemie.

Beschreibung der Versuche

[12-Carboxy-dodecanoyl]-hydrochinon-dimethyläther (2): Unter Eiskühlung und Rühren werden zu 100 g (0.75 Mol) AlCl₃ in 140 ccm Tetrachloräthan 48.3 g (0.35 Mol) Hydrochinon-dimethyläther in wenig Tetrachloräthan und anschließend 82.8 g (0.30 Mol) Tridecandisäure-methylester-chlorid getropft. Man rührt 4 Stdn. bei 0° und 15 Stdn. bei Raumtemp. Nach Zersetzen mit Eis und Wasser wird mit Chloroform ausgeschüttelt. Man destilliert die Lösungsmittel i.Vak. ab und kocht den Rückstand mit einer Lösung von 50 g KOH in 100 ccm Wasser und 300 ccm Äthanol 4 Stdn. unter Rückfluß. Nach Ansäuern mit konz. Salzsäure wird ausgeäthert. Die ätherische Lösung wird mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingedampft. Der Rückstand, welcher 2 enthält, wird weiter umgesetzt.

[12-Methoxycarbonyl-dodecyl]-hydrochinon-dimethyläther (4): Die rohe Säure 2 wird in 500 ccm Eisessig bei 65° nach Zusatz von Palladium/Aktivkohle (10 proz.) bis zur Beendigung der Wasserstoff-Aufnahme in der Schüttelbirne hydriert. Man saugt den Katalysator ab, vertreibt den Eisessig und kocht den Rückstand mit 700 ccm Methanol und 50 ccm konz. Schwefelsäure 15 Stdn. unter Rückfluß. Nach Zusatz von Wasser wird ausgeäthert. Die ätherische Lösung wird mit verd. NaHCO₃-Lösung und Wasser gewaschen, getrocknet und eingedampft. Durch Destillation des Rückstandes werden 96 g Rohprodukt 4 vom Sdp.0.01 180–230° erhalten. Es wird direkt weiter umgesetzt.

2.5-Bis-[12-carboxy-dodecyl]-hydrochinon-dimethyläther (7): Unter Eiskühlung und Rühren werden zu 100 g (0.75 Mol) AlCl₃ und 96 g (0.26 Mol) rohem 4 in 180 ccm absol. Tetrachloräthan 78 g (0.28 Mol) Tridecandisäure-methylester-chlorid getropft. Man rührt 4 Stdn. bci 0° und 15 Stdn. bei Raumtemperatur. Nach Zersetzen mit Eis und Wasser wird mit Chloroform ausgeschüttelt. Man destilliert die Lösungsmittel i. Vak. ab und kocht den Rückstand, welcher 5 enthält, mit einer Lösung von 60 g KOH in 200 ccm Wasser und 300 ccm Äthanol 4 Stdn. unter Rückfluß. Nach Ansäuern mit konz. Salzsäure wird die Dicarbonsäure 6 abfiltriert, mit Wasser gewaschen und getrocknet. Die rohe Säure wird in 1 l Eisessig bei 65° unter Zusatz von Palladium/Aktivkohle bis zur Beendigung der Wasserstoff-Aufnahme in der Schüttelbirne hydriert. Es werden 10.5 l H₂ aufgenommen. Man filtriert, destilliert den Eisessig i. Vak. ab und kristallisiert den Rückstand aus Methanol/Wasser: 118 g 7 mit Schmp. 73—74° (Sintern bei 69°). Eine noch dreimal umkristallisierte Probe schmilzt bei 75—78° (Sintern bei 69°).

C₃₄H₅₈O₆ (562.8) Ber. C 72.56 H 10.39 Gef. C 72.75 H 10.56

2.5-Bis-/12-methoxycarbonyl-dodecyl/-hydrochinon-dimethyläther (8): 91 g 7, 700 ccm Methanol und 30 ccm konz. Schwefelsäure werden 15 Stdn. rückfließend gekocht. Nach Zusatz von Wasser wird der Ester abfiltriert und aus Methanol umkristallisiert. Ausb. 79 g (82%), Schmp. $71-75^{\circ}$ (Sintern bei 69°). Eine noch zweimal umkristallisierte Probe schmilzt bei $74-76^{\circ}$ (Sintern bei 71°).

C₃₆H₆₂O₆ (590.9) Ber. C 73.17 H 10.58 Gef. C 73.01 H 10.89

2.5-Hexacosamethylen-hydrochinon-dimethyläther (10): Zu 6 g Natriumsand in 2.6 l absol-Xylol werden unter Reinstickstoff und Rühren bei 120-140° (Bad) innerhalb von 3 Stdn-23 g 8 in 500 ccm absol. Xylol getropft. Nach einer weiteren Stde. wird in Eis/Kochsalzmischung gekühlt und langsam mit Methanol und danach mit verd. Schwefelsäure zersetzt. Man filtriert, wäscht die Xylol-Lösung mit NaHCO₃-Lösung und Wasser, destilliert das Xylol i. Vak. ab und erhält 19 g rohes Acyloin 9 als gelbes Öl.

Aus 250 g geraspeltem Zink wird mit 25 g Quecksilber(II)-chlorid in 500 ccm Wasser und 12 ccm konz. Salzsäure Zinkamalgam bereitet. Zu diesem werden das rohe Acyloin 9, 250 ccm Eisessig und 250 ccm konz. Salzsäure gegeben. Das Gemisch wird unter Rühren rückfließend gekocht. Alle 3 Stdn. fügt man 25 ccm konz. Salzsäure zu. Nach Zugabe von 700 ccm konz. Salzsäure kühlt man ab, verdünnt mit Wasser und äthert aus. Die ätherische Lösung wird mit Wasser und NaHCO₃-Lösung gewaschen, getrocknet und eingedampft, ihr Rückstand wird in 150 ccm Benzol bei 50° und 50 atü H_2 mit Raney-Nickel hydriert. Man filtriert und dampft ein. Der Rückstand wird mit Petroläther (60 – 70°) an Al₂O₃ chromatographiert und anschließend aus Äthanol umkristallisiert. Ausb. 8.0 g (39 %, bezogen auf 8), Schmp. 41 – 43° (Sintern bei 39°). Eine noch zweimal umkristallisierte Probe schmilzt bei 42 – 45°.

2.5-Bis-[12-carboxy-dodecyl]-hydrochinon-diacetat (12): 5.0 g 8 werden in 20 ccm Eisessig, 40 ccm mit Bromwasserstoff gesättigtem Eisessig und 20 ccm 48 proz. Bromwasserstoffsäure unter Kohlendioxid 14 Stdn. rücksließend gekocht. Man gießt auf Eis, filtriert das ausgefallene Hydrochinon 11 ab, wäscht es mit Wasser und trocknet es. Das Produkt wird in 30 ccm Acetanhydrid und 30 ccm Pyridin 15 Stdn. bei Raumtemp. aufbewahrt. Man dampft die Lösungsmittel i. Vak. ab und kristallisiert den Rückstand aus Eisessig um. Ausb. 4.1 g (78%), Schmp. 87–89°.

3.6-Dinitro-2.5-bis-[12-methoxycarbonyl-dodecyl]-hydrochinon-dimethyläther (15): 1.0 g 12 werden in 70 ccm Acetanhydrid unter Erwärmen gelöst. Die Lösung wird mit Eiswasser rasch abgekühlt und vorsichtig (Schutzscheibe) mit 5 ccm konz. Salpetersäure versetzt, wobei sie sich gelb färbt. Nach 12 stdg. Stehenlassen bei Raumtemp. wird mit Eis versetzt, das ausgefallene Dinitro-chinon 13 abfiltriert und 2 Stdn. über $CaCl_2/KOH$ getrocknet. Das Rohprodukt wird in 50 ccm Eisessig mit 10 ccm gesättigter wäßriger SO_2 -Lösung versetzt. Man hält 4 Stdn. bei 70° und dampft i. Vak. ein. Der Rückstand, welcher 14 enthält, wird in 20 ccm Aceton gelöst. Unter Stickstoff wird diese Lösung zu einer Aufschlämmung von 7.5 g K_2CO_3 in 50 ccm Aceton getropft. Nach 10 Min. gibt man zu diesem Gemisch unter Rühren 2 ccm Dimethylsulfat, kocht 4 Stdn. rückfließend und versetzt danach mit 20 ccm Wasser. Nach 12 stdg. Rühren und weiterer Zugabe von Wasser wird mit Chloroform extrahiert, die org. Phase mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingedampft. Man chromatographiert an Kieselgel mit Chloroform und kristallisiert aus Methanol um: 0.60 g (55%, bez. auf 12) hellgelbe Kristalle vom Schmp. $81-82^\circ$.

C₃₆H₆₀N₂O₁₀ (680.9) Ber. C 63.50 H 8.88 N 4.11 Gef. C 63.89 H 8.33 N 4.43

2.5-Hexacosamethylen-hydrochinon (16): 1.0 g 10 in 50 ccm absol. Methylenchlorid werden bei -40° unter Stickstoff zu einer Lösung von 1 g (4 mMol) BBr_3 in 50 ccm absol. Methylenchlorid getropft. Nach 16 stdg. Stehenlassen bei Raumtemp. hydrolysiert man mit Eis, wäscht die Methylenchlorid-Lösung neutral, trocknet über Na₂SO₄, dampft ein und kristallisiert den Rückstand aus Petroläther (60 -70°) bei -20° um. Ausb. 0.75 g (80%) farblose Kristalle vom Schmp. $80-81^{\circ}$.

C₃₂H₅₆O₂ (472.8) Ber. C 81.29 H 11.94 Gef. C 81.31 H 11.93

2.5-Hexacosamethylen-hydrochinon-diacetat (17): 0.7 g 16 werden in 5 ccm Pyridin und 5 ccm Acetanhydrid 15 Stdn. bei Raumtemp. aufbewahrt. Man engt i. Vak. ein, nimmt den Rückstand in Chloroform auf, wäscht mit Wasser, trocknet und dampft ein. Aus Methanol werden 0.7 g (ca. 85%) farblose Kristalle mit Schmp. 57° erhalten.

3-Nitro-2.5-hexacosamethylen-hydrochinon-dimethyläther (18): Zu einer Lösung von 0.6 g 17 in 60 ccm Acetanhydrid gibt man langsam (Plexi-Schutzscheibe) 4 ccm konz. Salpetersäure. Nach 3 Stdn. (Raumtemp.) versetzt man mit Eis, rührt 3 Stdn. bei Raumtemp., gibt Wasser zu und extrahiert mit Chloroform. Die org. Phase wird mit Wasser gewaschen, getrocknet, eingedampft und der Rückstand über CaCl₂/NaOH i. Vak. getrocknet. Das rohe Nitrochinon wird in 50 ccm absol. Tetrahydrofuran unter Rühren mit 0.6 g fein gepulvertem NaBH₄ versetzt. Nach 14 Stdn. werden unter Eiskühlung 20 ccm verd. Salzsäure zugegeben. Das Hydrochinon wird mit Chloroform extrahiert, die org. Lösung mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingedampft. Das erhaltene Produkt wird in 80 ccm Aceton unter Rühren und Stickstoff mit 8 g K_2CO_3 und 2.5 ccm Dimethylsulfat versetzt. Nach 16 stdg. Kochen unter Rückfluß gibt man Wasser zu und extrahiert mit Chloroform. Die org. Lösung wird mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingedampft. Der Rückstand wird an Kieselgel (Merck) mit Benzol chromatographiert. Es werden 0.08 g (ca. 17%) hellgelbes Öl erhalten.

 $C_{34}H_{59}NO_4$ (445.9) Ber. C 74.81 H 10.89 N 2.57 Gef. C 74.56 H 10.77 N 2.79 NMR (CDCl₃): τ 3.32 (s, 1 H, Ar-H), 6.18 (s, 3 H, OCH₃), 6.26 (s, 3 H, OCH₃), 7.2-7.7 (m, 4H, Ar-CH₂), 8.1-9.0 (m, 48 H, Restprotonen).

[304/71]