# Synthesen von Heterocyclen, 32. Mitt.:

Über kondensierte N-Heterocyclen<sup>1</sup>

Von

## E. Ziegler, H. Junek, E. Nölken, K. Gelfert und R. Salvador

Aus dem Institut für Organische und Pharmazeutische Chemie der Universität Graz

(Eingegangen am 11. April 1961)

Es wird über die Umsetzung von Dihydroacridin, Phenoxazin, Iminodibenzyl, 2,3:6,7-Dibenzazepin, 9,10-Dihydrophenazin, Tetrahydrochinoxalin, 5,6-Benzo-tetrahydrochinolin, 2-Methylbenzimidazol bzw. Indol mit Benzylmalonsäure-bis-(2,4-dichlorphenol)-ester (Bzm.-Ester) berichtet.

In der 31. Mitteilung dieser Reihe² haben E. Ziegler, H. Junek und U. Roβmann einen Weg zur Synthese des 4,6-Dioxo-5,6-dihydro-4H-pyrido[3,2,1-de]-carbazols und des entsprechenden Phenothiazins aufgezeigt. Er besteht in einer Kondensation der jeweiligen Grundkörper mit dem reaktiven Bzm.-Ester und einer nachfolgenden Absprengung des Benzylrestes mit Hilfe von AlCl<sub>3</sub>.

Analog verläuft die Umsetzung mit Dihydroacridin, aber das dabei entstehende 1,3-Dioxo-2-benzyl-2,3-dihydro-1H,7H-pyrido[3,2,1-kl]-acridin I (82% d. Th.) läßt sich nach der AlCl<sub>3</sub>-Methode nicht entbenzylieren.

Das Grundsystem II kann jedoch aus 9,10-Dihydroaeridin, Malonsäure und POCl<sub>3</sub> in Naphthalin erhalten werden (63% d. Th.). Dieses Direktverfahren hat sich schon in anderen Fällen  $^2$ ,  $^3$  gut bewährt. Phenoxazin zeigt sich dem Bzm.-Ester gegenüber wenig reaktiv (47% d. Th.), während Iminodibenzyl (10,11-Dihydro-5H-dibenzo[bf]-azepin) glatt zu IV (75—88% d. Th.) kondensiert. Auch die Entbenzylierung von IV zu V (mit AlCl<sub>3</sub> in Phenol) geht leicht vor sich (90% d. Th.). Der an

<sup>&</sup>lt;sup>1</sup> Schweizer Priorität vom 9. 6. 1959.

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> Mh. Chem. **92**, 809 (1961).

<sup>&</sup>lt;sup>8</sup> E. Ziegler und K. Gelfert, Mh. Chem. 90, 822 (1959).

Stelle des Bzm.-Ester verwendbare, aber wenig reaktive Phenolester der Benzylmalonsäure reagiert mit Iminodibenzyl relativ schwer zu IV (29% d. Th.). Der Grundkörper V löst sich, wie alle analog gebauten Verbindungen, in verd. Lauge, kuppelt mit Benzoldiazoniumchlorid zu VI und gibt mit Formaldehyd die entsprechende Bis-Methylenverbindung.

X

N

I: 
$$X = CH_2$$
,  $R = CH_2C_6H_5$ 

II:  $X = CH_2$ ,  $R = H$ 

III:  $X = O$ ,  $R = CH_2C_6H_5$ 

IV:  $X = CH_2 \cdot CH_2$ ,  $R = CH_2C_6H_5$ 

V:  $X = CH_2 \cdot CH_2$ ,  $R = H$ 

VI:  $X = CH_2 \cdot CH_2$ ,  $R = H$ 

VI:  $X = CH_2 \cdot CH_2$ ,  $R = N \cdot N \cdot C_6H_5$ 

VIII:  $X = CH_2 \cdot CH_2$ ,  $R = C_4H_9$ 

VIII:  $X = CH_2 \cdot CH_2$ ,  $R = C_4H_9$ 

VIII:  $X = CH_2 \cdot CH_2$ ,  $R = C_4H_9$ 

Hinsichtlich seiner Reaktivität fällt das 2,3:6,7-Dibenzazepin, das mit Bzm.-Ester kein definiertes Produkt gibt, aus der Reihe. Nach dem Direktverfahren kann wohl aus Dibenzazepin, Benzylmalonsäure und POCl<sub>3</sub> in Naphthalin das Benzylmalonyldibenzazepin VIII (28% d. Th.) erhalten, aber dieses dann nicht entbenzyliert werden. Als Nebenprodukt tritt hierbei das neutrale Amid der Benzylmalonsäure mit Dibenzazepin auf. Die unsubstituierte Malonsäure gibt dagegen nur das entsprechende Säureamid, der Grundkörper wird auch nicht in Spuren erhalten.

Nach Untersuchungen von R. Huisgen, E. Luschtuvka und F. Bayerlein<sup>4</sup> scheint das trievelische Dibenzazepin "durchgebogen", wobei Äthylenbrücke und Stickstoff aus der Ebene der C-Atome 2,3,6 und 7 nach der gleichen Seite herausragen. Eine Substitution am N soll sogar noch eine stärkere Abweichung von der Coplanarität zur Folge haben. Das Zutreffen dieser Aussagen könnte u. a. die Ursache für das reaktionsträge Verhalten des Dibenzazepins gegenüber Malonsäure sein.

Eine doppelte Umsetzung erfolgt am 9,10-Dihydrophenazin und Tetrahydro-chinoxalin. Im ersteren Falle bildet sich mit Bzm.-Ester das Dienol- $1\cdot9$ ;  $5\cdot10$ -bis-(benzylmalonyl)-9,10-dihydrophenazin  $^5$  IX (42% d. Th.), im letzteren das Dienol- $1\cdot10$ ;  $1\cdot4$ -bis-(benzylmalonyl)-1,2,3,4-tetrahydro-chinoxalin  $^5$  X (77,5% d. Th.).

<sup>&</sup>lt;sup>4</sup> Chem. Ber. **93**, 392 (1960).

<sup>&</sup>lt;sup>5</sup> Herrn Dr. R. Ostertag, Beilstein-Institut, Höchst, danken wir für die Hilfe bei der Aufstellung der Nomenklatur.

Gut verläuft auch die analoge Umsetzung mit Tetrahydrobenzochinolin zum 1-Benzylmalonyl-1,2,3,4-tetrahydro-5,6-benzochinolin XII (73 % d. Th.), während 2-Methyl-benzimidazol und Indol mäßig bzw. nur in Spuren mit dem Ester reagieren. Ersteres gibt 1-Benzylmalonyl-2-methyl-benzimidazol XIV (35 % d. Th.), letzteres 1-Benzylmalonyl-indol XV (5 % d. Th.).

Bei der Umsetzung des Indols tritt als Nebenprodukt das Di-indolylamid der Benzylmalonsäure auf. Ob bei den Verbindungen IX—XV eine Entbenzylierung möglich ist, wurde bisher nicht untersucht.

## Experimenteller Teil

## 1. 1,3-Dioxo-2-benzyl-2,3-dihydro-1 H,7 H-pyrido[3,2,1-kl]acridin I

0,9 g 9,10-Dihydro-acridin und 2,4 g Benzylmalonsäure-bis-(2,4-dichlor-phenol)-ester werden 1 Stde. auf 250° erhitzt und die erkaltete Schmelze mit warmem Xylol behandelt, wobei I kristallin erstarrt. Aus Dioxan, Tetra-

chloräthan bzw. Nitrobenzol Plättchen vom Schmp. 250—252°. Ausb. 1,4 g. (82% d. Th.).

 $C_{23}H_{17}NO_2$ . Ber. C 81,39, H 5,05, N 4,13. Gef. C 81,05, H 5,03, N 4,48.

## 2. 1,3-Dioxo-2-benzyl-2,3-dihydro-1H,7H-pyrido[3,2,1-kl]acridin II

 $20~\rm g$  Dihydroacridin,  $17.2~\rm g$  Malonsäure und  $80~\rm g$  Naphthalin werden innig verrieben, dann mit  $68~\rm g$  POCl $_3$  versetzt und diese Mischung 1 Stde. auf  $90^\circ$  und schließlich noch  $15~\rm Min.$  auf etwa  $105-108^\circ$  erhitzt. Nach Zersetzen des Reaktionsgutes mit Eiswasser wird das Naphthalin mit Dampf abgetrieben, der Rückstand getrocknet, dann mit wenig Nitrobenzol angerieben und schließlich aus demselben Mittel nach Zugabe von Tierkohle kristallisiert. Ausb.  $20~\rm g$  (62,5% d. Th.). Aus Dioxan Stäbehen vom Schmelzpunkt  $247^\circ$ .

 $C_{16}H_{11}NO_2$ . Ber. C 77,04, H 4,45, N 5,64. Gef. C 77,05, H 4,50, N 5,74.

## 3. 1,3-Dioxo-2-benzyl-2,3-dihydro-1H-pyrido[3,2,1-kl]phenoxazin III

4,5 g Phenoxazin werden mit 12 g Bzm. Ester für 15 Min. auf  $255^\circ$  erhitzt und das Rohprodukt mit Benzol angerieben. Ausb. 4 g (47% d. Th.). Aus Eisessig, Tetrachloräthan oder Chlorbenzol Stäbehen vom Schmp. 226,5 bis  $227,5^\circ$ .

 $C_{22}H_{15}NO_3$ . Ber. C 77,40, H 4,42. Gef. C 77,39, H 4,70.

## 4. 4,5-Benzylmalonyl-iminodibenzyl IV

a) 19,5 g Iminodibenzyl und 52,8 g Bzm.-Ester werden  $1\frac{1}{2}$  Stdn. lang unter Abdestillieren des entstehenden 2,4-Dichlorphenols auf  $260-270^\circ$  erhitzt. Nach Anreiben mit Aceton verbleiben 31,2 g IV (88,4% d. Th.). Aus Dioxan, Tetrachloräthan oder Nitrobenzol Plättchen vom Schmp.  $253^\circ$ .

$$C_{24}H_{19}NO_2$$
. Ber. C 81,56, H 5,41. Gef. C 81,59, N 5,58.

b) 1,95 g Iminodibenzyl und 4,2 g Benzylmalonsäurediphenylester geben bei 250° nach 2 Stdn. nur 1 g an IV (29% d. Th.).

### 5. 4,5-Malonyl-iminodibenzyl V

 $0.9~{\rm g}$  der Verbindung IV werden mit  $1.35~{\rm g}$  AlCl $_3$  und  $2~{\rm g}$  Phenol  $10~{\rm Min}$ . auf  $240^{\circ}$  erhitzt. Die Schmelze wird zersetzt und das Rohprodukt mit kaltem Alkohol behandelt. Aus Nitrobenzol Balken vom Schmp.  $289^{\circ}$ .

C<sub>17</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>2</sub>. Ber. C 77,54, H 4,97. Gef. C 77,25, H 4,97.

## 6. Benzolazo-4,5-malonyl-iminodibenzyl VI

Bei der Kupplung von V mit Benzoldiazoniumchlorid fällt VI quantitativ an. Aus Dioxan Kristalle vom Schmp.  $246^{\circ}$ .

 $C_{23}H_{17}N_3O_2$ . Ber. C 75,18, H 4,66, N 11,54. Gef. C 75,56, H 4,62, N 11,27.

#### 7. Methylen-bis-(4,5-malonyl-iminodibenzyl)

Eine Aufschlämmung von 0,7 g 4,5-Malonyl-iminodibenzyl V in 24 ml Äthanol wird mit 2 ml Formalin und einigen Tropfen konz. HCl versetzt und 15 Stdn. bei 50—80° sich selbst überlassen. Aus Xylol Balken vom Schmp. 321°. Ausb. 0,4 g (55% d. Th.).

 $C_{35}H_{26}N_2O_4$ . Ber. C 78,05, H 4,86, N 5,20. Gef. C 78,08, H 4,78, N 5,26.

### 8. 4,5-Butylmalonyl-iminodibenzyl VII

0,97 g Iminodibenzyl werden mit 2,25 g Butylmalonsäure-bis-(2,4-dichlorphenol)-ester (dargestellt aus n-Butylmalonsäure, 2,4-Dichlorphenol und POCl<sub>3</sub> bei 100°) 2 Stdn. auf 250° erhitzt. Das amorphe Rohprodukt wird durch Anreiben mit Essigester zur Kristallisation gebracht. Ausb. 0,5 g (31% d. Th.). Aus Trichloräthylen kurze Spieße vom Schmp. 194—195°.  $C_{21}H_{21}NO_2$ . Ber. C 78,97, H 6,62, N 4,38. Gef. C 78,55, H 6,52, N 4,48.

## 9. 4,5-Benzylmalonyl-2,3:6,7-dibenzazepin VIII

- 5,8 g Dibenzazepin werden mit 9,7 g Benzylmalonsäure und 20 g Naphthalin sowie mit 18,3 ml POCl<sub>3</sub> versetzt und 1 Stde. auf 100° erhitzt. Nach Entfernen des Naphthalins kristallisiert der Rückstand beim Anreiben mit wenig Äthanol. Aus Eisessig Kristalle, Rohausb. 3 g. Diese Kristallfraktion wird durch verd. Lauge in zwei Teile zerlegt, u. zw. in
- a) 2,6 g in Lauge lösliches Produkt vom Schmp. 250° und der Konstitution VIII,

 $C_{24}H_{17}NO_2$ . Ber. C 82,03, H 4,88, N 3,99. Gef. C 81,65, H 4,87, N 4,05. und b) 0,4 g in Lauge unlösliches Produkt. Dieses ist auf Grund der Analysenergebnisse das Amid der Benzylmalonsäure mit Dibenzazepin. Aus Eisessig rechteckige Platten vom Schmp. 285°.

 $C_{38}H_{28}N_2O_2$ . Ber. C 83,80, H 5,18, N 5,14. Gef. C 83,52, H 4,97, N 5,33.

Bei analogen Ansätzen mit Malonsäure selbst entsteht ein ebenfalls in Lauge unlösliches Produkt vom Schmp. 214°. Das *Amid* der Malonsäure mit Dibenzazepin läßt sich aus verd. Essigsäure, Butanol oder Xylol reinigen.

 $C_{31}H_{22}N_2O_2$ . Ber. C 81,93, H 4,88, N 6,16. Gef. C 81,73, H 4,87, N 5,98.

### 10. Dienol-1,9:5,10-bis-(benzylmalonyl)-9,10-dihydrophenazin IX

 $0.9~{\rm g}$  9,10-Dihydrophenazin werden mit 4,8 g Bzm. Ester 20 Min. auf  $220^{\circ}$  erhitzt und nach dem Erkalten das Reaktionsgemisch mit wenig Alkohol und anschließend mit Benzol angerieben. Ausb. 1 g (42% d. Th.). Aus Tetrachloräthan bzw. Nitrobenzol Platten bis Nadeln (ineinander umwandelbar) vom Schmp.  $293-295^{\circ}$ .

 $C_{32}H_{22}N_2O_4$ . Ber. C 77,09, H 4,44, N 5,62. Gef. C 76,89, H 4,63, N 5,69.

## 11. Dienol-1,10:1,4-bis-(benzylmalonyl)-1,2,3,4-tetrahydrochinoxalin X

Tetrahydrochinoxalin wird mit Bzm. Ester 30 Min. auf  $250^{\circ}$  erhitzt und dann die Reaktionsmasse mit Benzol angerieben. Aus Eisessig Prismen vom Schmp.  $312^{\circ}$ .

 $C_{28}H_{22}N_2O_4$ . Ber. C 74,65, H 4,92, N 6,22. Gef. C 74,73, H 4,88, N 6,07.

Das Di-Acetat XI kristallisiert aus Eisessig in Nadeln und schmilzt bei 267°.  $C_{32}H_{26}N_2O_6$ . Ber. C 71,90, H 4,90, N 5,24. Gef. C 71,72, H 4,91, N 5,24.

#### 12. 1-Benzylmalonyl-1,2,3,4-tetrahydro-5,6-benzochinolin XII

Beim Umsatz von 4 g Tetrahydro-benzochinolin mit 10 g Bzm.-Ester entstehen nach 20 Min. bei 240° 3,5 g (73% d. Th.) an XII. Nach Anreiben des Rohproduktes mit Benzol kristallisiert man aus Eisessig um. Plättehen vom Schmp. 250°.

 $C_{23}H_{19}NO_2$ . Ber. C 80,91, H 5,61, N 4,10. Gef. C 80,60, H 5,70, N 4,01.

Das auf die übliche Art gewonnene Acetat XIII kristallisiert aus Alkohol in Nadeln und zeigt einen Schmp. von 182°.

 $C_{25}H_{21}NO_3$ . Ber. C 78,31, H 5,52, N 3,65. Gef. C 78,57, H 5,32, N 3,74.

## 13. 1-Benzylmalonyl-2-methyl-benzimidazol XIV

0,65 g 2-Methyl-benzimidazol werden mit 2,4 g Bzm.-Ester 2 Stdn. auf 200° erhitzt. Die amorphe Masse kann durch Kochen mit Aceton kristallin erhalten und durch Anreiben mit Benzol weitgehend gereinigt werden. Ausb. 0,5 g (35% d. Th.). Aus Nitrobenzol Balken vom Schmp. 276—277°.

 $C_{18}H_{14}N_2O_2$ . Ber. C 74,46, H 4,86. Gef. C 74,10, H 4,98.

## 14. 1-Benzylmalonyl-indol XV

3,6 g Indol werden mit 7,2 g Bzm.-Ester 90 Min. auf  $250^\circ$  erhitzt. Das Rohprodukt versetzt man mit viel Benzol und läßt 36 Stdn. stehen. Ausb. 0,2 g (5% d. Th.). Aus Nitrobenzol bzw. Tetrachloräthan Spieße vom Schmp.  $247-248^\circ$ .

C<sub>18</sub>H<sub>13</sub>NO<sub>2</sub>. Ber. C 78,52, H 4,76. Gef. C 78,16, H 4,98.

Bei kürzerer Reaktionszeit (35 Min.) entsteht als Nebenprodukt das in Lauge unlösliche *Benzylmalonsäureamid des Indols*. Aus Eisessig lange Balken vom Schmp. 246—247°.

 $C_{26}H_{20}N_2O_2$ . Ber. C 79,56, H 5,14. Gef. C 79,33, H 5,30.

Die vorliegende Arbeit wurde mit Unterstützung der I. R. Geigy A. G. (Basel) durchgeführt, für die wir danken.