Thebain—Maleinimid- und Thebain—N-substituierte Maleinimid-Addukte

Von

O. Hromatka, G. Sengstschmid und K. Eichinger

Aus dem Institut für Organische Chemie der Technischen Hochschule Wien, A-1060 Wien, Getreidemarkt 9

(Eingegangen am 23. September 1970)

 $The baine-Male imide \ \ and \ \ The baine-N-substituted \ \ Male imide \ \ Adducts$

The *Diels-Alder* adduct of thebaine and maleimide was prepared in various ways. Substitution at the imide nitrogen with alkylhalogenides yielded the corresponding N-alkylderivatives and with ethyl bromoacetate the corresponding N-ethoxycarbonylmethyl derivative. Aminolysis of this ester gave a series of amides.

Das Diels-Alder-Addukt Thebain—Maleinimid wurde auf verschiedenen Wegen hergestellt. Substitution am Imidstickstoff durch Alkylhalogenide lieferte die entsprechenden N-Alkylderivate und durch Bromessigsäureäthylester die entsprechende N-Carbäthoxymethylverbindung. Aminolyse dieses Esters führte zu einer Reihe von Amiden.

Nachdem wir schon in einer vorhergegangenen Veröffentlichung¹ Diels-Alder-Addukte des Thebains mit Acrylsäureamiden beschrieben haben, betrifft die vorliegende Arbeit nunmehr Diels-Alder-Addukte des Thebains mit eyelischen und bifunktionellen, offenkettigen Dienophilen.

Umsetzung von Thebain mit Maleinimid lieferte das erwartete Thebain—Maleinimid-Addukt (1). Maleinsäurediamid reagierte mit Thebain überraschenderweise nicht zum Thebain—Maleinsäurediamid-Addukt, sondern lieferte ebenfalls 1, das auch bei der Verseifung des Thebain—Maleinsäuredinitril-Adduktes (2) mit NaOH und $\rm H_2O_2$ in allerdings nur $\rm 20\%$ Ausbeute gewonnen werden konnte. 2 wurde durch Umsetzung von Thebain mit Maleinsäuredinitril erhalten (s. Schema 1).

Es sei bemerkt, daß sich sowohl das unsubstituierte Fumarsäurediamid als auch N.N'-dialkylierte und N.N'-tetraalkylierte Fumaramide als ungeeignet für eine *Diels-Alder-*Reaktion mit Thebain erwiesen.

¹ O. Hromatka, M. Knollmüller und G. Sengstschmid, Mh. Chem. **99**, 1662 (1968).

Schema 1

Der Wasserstoff der Imidgruppe in 1 ließ sich ohne Schwierigkeiten substituieren. Mittels Na-Methylat wurde 1 in das Na-Salz übergeführt und die Umsetzung desselben mit den entsprechenden Alkylhalogeniden lieferte die Alkylderivate.

$$R = -CH_3(3), -CH_2-(4), -CH_2C_6H_5(5).$$

Thebain-N-Benzylmaleinimid (5) konnte auch durch direkte Diels-Alder-Reaktion aus Thebain und N-Benzylmaleinimid in nahezu quantitativer Ausbeute gewonnen werden. 5 fiel auch bei der Umsetzung von Thebain—Maleinsäuredimethylester (6), der durch Addition von Maleinsäuredimethylester an Thebain erhalten wurde, mit Benzylamin als einziges Reaktionsprodukt an:

Schema 2

5 wurde mit LiAlH₄ zur entsprechenden N-Benzylpyrrolidinverbindung (7) reduziert.

1 ließ sich unter den auch für die Alkylierung angewandten Bedingungen mit Bromessigsäureäthylester in die entsprechende N-Carbäthoxymethylverbindung (8) überführen. In dieser bedeutet demnach das R in Formel 1—CH₂COOC₂H₅. Die Verseifung des Esters mit konz. HCl lieferte das Hydrochlorid von 9—R in Formel 1:—CH₂COOH; und die Aminolyse mit hochsiedenden Aminen lieferte Verbindungen der Formel 1 mit folgender Bedeutung von R:

$$10: -\text{CH}_2\text{CON} \bigcirc 0; \quad 11: -\text{CH}_2\text{CON} \bigcirc \text{NCH}_3;$$

$$12: -\text{CH}_2\text{CONHCH}_2\text{C}_6\text{H}_5; \quad 13: -\text{CH}_2\text{CON} \bigcirc.$$

Die Aminolyse von 8 mittels niedrig siedenden Aminen gelang nicht. Die entsprechenden Amide wurden durch Umsetzung des Na-Salzes von 1 mit Bromacetamid bzw. dem entsprechend substituierten Bromacetamid hergestellt. Sie entsprechen der Formel 1 mit der Bedeutung von R: 14: —CH₂CONH₂; 15: —CH₂CONHCH₂CH=CH₂.

Sämtliche Mikroanalysen wurden von Herrn Dr. J. Zak im Mikroanalytischen Laboratorium des Institutes für Physikalische Chemie der Universität Wien ausgeführt. Die Schmelz- und Zersetzungspunkte wurden nach Kotler bestimmt.

Experimenteller Teil

Thebain—Maleinimid-Addukt (1)

a) Aus Thebain und Maleinimid. 2.0 g Thebain wurden mit 0.58 g Maleinimid in 50 ml DMF 15 Stdn. unter Rückfluß erhitzt. Nach Einengen der Lösung auf 20 ml kristallisierten 2.0 g als farblose Nadeln, die aus DMF/Äther umkristallisiert wurden. Schmp. 330° (Zers.).

> $C_{23}H_{24}N_2O_5$. Ber. C 67.63, H 5.92, N 6.86. Gef. C 67.51, H 6.00, N 6.70.

- b) Aus Thebain und Maleinsäurediamid. 3.0 g Thebain und 2.0 g Maleinsäurediamid wurden in 70 ml Methanol 72 Stdn. unter Rückfluß erhitzt. Bei der Aufarbeitung wie unter a) wurden 3.4 g einer Verbindung erhalten, deren Zersetzungspunkt. IR-Spektrum und R_t -Wert im Dünnschichtehromatogramm mit dem nach a) erhaltenen Produkt identisch waren. Der Mischschmp. zeigte keine Depression.
- c) Aus dem Addukt Thebain—Maleinsäuredinitril (2). 1.0 g 2 wurde in 180 ml Äthanol gelöst und mit 30
proz. $\rm H_2O_2$ zersetzt. Das Reaktionsgemisch wurde mit 6N-NaOH alkalisch gemacht und 20 Stdn. unter Rückflußkühlung erhitzt, wobei auf ständige Alkalität geachtet wurde. Es wurde mit Aktivkohle filtriert und das Filtrat auf 20 ml eingeengt, worauf nach längerem Stehen 0.2 g hellbraune Nadeln kristallisierten, die durch Umkristallisieren aus DMF/Äther gereinigt und als 1 identifiziert werden konnten.

Thebain—Maleinsäuredinitril-Addukt (2)

2.0 g Thebain und 1.0 g Maleinsäuredinitril wurden 8 Stdn. in 100 ml Toluol unter Rückfluß erhitzt. Die beim Abkühlen gebildeten Kristalle zeigten nach Umkristallisieren aus Äthanol den Schmp. 325-330° (Zers.); Ausb. 2.0 g.

> $C_{23}H_{23}N_3O_3$. Ber. C 70.93, H 5.95, N 10.79. Gef. C 70.76, H 6.11, N 10.40.

Thebain—N-Methylmaleinimid-Addukt (3)

 $3.0~{\rm g}$ 1 wurden in 100 mlDMFgelöst und mit 0.175 g Na, gelöst in 10 ml Methanol, versetzt. Bei 40—50° wurden innerhalb 1 Stde. 1.08 g Methyljodid, gelöst in 50 mlDMF, zugetropft. Die Reaktion verlief quantitativ. Das Lösungsmittel wurde abdestilliert und der Rückstand aus Benzol umkristallisiert. Farblose Nadeln, Schmp. 296°.

> $C_{24}H_{26}N_2O_5$. Ber. C 68.23, H 6.20, N 6.80. Gef. C 68.08, H 6.38, N 6.74.

The bain-N-Cyclopropylmethylmaleinimid-Addukt (4)

Reaktion und Aufarbeitung wie bei $3:3.0\,\mathrm{g}$ 1, gelöst in $100\,\mathrm{ml}$ DMF, $0.173\,\mathrm{g}$ Na in $10\,\mathrm{ml}$ Methanol, $1.03\,\mathrm{g}$ Cyclopropylmethylbromid in $50\,\mathrm{ml}$ DMF. Farblose Nadeln aus Äthanol, Schmp. 201° .

 $C_{27}H_{30}N_2O_5$. Ber. C 70.11, H 6.54, N 6.06. Gef. C 69.81, H 6.49, N 6.06.

Thebain—N-Benzylmaleinimid-Addukt (5)

a) Durch N-Benzylierung von 1. Reaktion und Aufarbeitung wie bei 3. 3.0 g 1, gelöst in 100 ml DMF, 0.175 g Na in 10 ml Methanol, 1.3 g Benzylbromid in 50 ml DMF. Farblose Prismen aus Äthanol, Schmp. $255-256^{\circ}$.

 ${
m C_{30}H_{30}N_2O_5}.$ Ber. C 72.27, H 6.06, N 5.62. Gef. C 72.37, H 5.94, N 5.57.

- b) Aus Thebain und N-Benzylmaleinimid. 3.0 g Thebain und 1.32 g N-Benzylmaleinimid wurden in 100 ml Äthanol 1 Stde. unter Rückfluß erhitzt. wobei das Additionsprodukt nahezu quantitativ ausfiel. Schmp., IR-Spektrum und R_f -Wert im Dünnschichtchromatogramm waren mit dem nach a) hergestellten Produkt identisch. Der Mischschmp. zeigte keine Depression.
- c) Aus dem Addukt Thebain—Maleinsäuredimethylester (6). 1.0 g 6 wurde in 20 ml Benzylamin 3 Stdn. unter Rückflußkühlung erhitzt. Das überschüss. Benzylamin wurde abdestilliert; der Rückstand kristallisierte aus Methanol. 0.7 g farblose Nadeln, die als 5 identifiziert werden konnten.

Thebain—Maleinsäuredimethylester-Addukt (6)

1.0 g Thebain und 1.0 g Maleinsäuredimethylester wurden in 50 ml Toluol 12 Stdn. unter Rückfluß erhitzt. Nach Eindampfen zur Trockene und Kristallisation aus Äthanol: 1.1 g farblose Nadeln, Schmp. 189—190°.

C₂₅H₂₉NO₇. Ber. C 65.92, H 6.42, N 3.07. Gef. C 65.76, H 6.33, N 2.99.

LiAlH₄-Reduktion von 5 zu 7

1.8 g 5 wurden in 50 ml *THF* mit 0.8 g LiAlH₄ 16 Stdn. unter Rückfluß erhitzt. Das Reaktionsgemisch wurde mit möglichst wenig H₂O zersetzt, filtriert, das Filtrat über Na₂SO₄ getrocknet und zur Trockene eingedampft. Der Rückstand wurde in heißem Methanol gelöst und mit soviel Wasser versetzt, bis eine leichte Trübung entstand. Es fielen 1.3 g farbl. mikrokristallines Produkt, Schmp. 74—76°, aus.

 $C_{30}H_{34}N_2O_3$. Ber. C 76.56, H 7.28, N 10.20. Gef. C 76.81, H 7.49, N 10.23.

Thebain—N-Carbäthoxymethylmaleinimid-Addukt (8)

Reaktion und Aufarbeitung wie bei 3. 3.0 g Thebain in 100 ml DMF, 0.175 g Na in 10 ml Methanol, 1.25 g Bromessigsäureäthylester in 50 ml

DMF. Die Reaktion verlief quantitativ. Farblose Nadeln aus Äthanol, Schmp. 175°.

 $C_{27}H_{30}N_2O_7$. Ber. C 65.57, H 6.11, N 5.66. Gef. C 65.60, H 5.96, N 5.56.

Thebain—N-Carboxymethylmaleinimid-Addukt-Hydrochlorid (9)

1.0 g 8 wurde in 20 ml konz. HCl 3 Stdn. am sied. Wasserbad erhitzt, wobei das Hydrolyseprodukt nach und nach auskristallisierte; es wurde abgetrennt, in einer Mischung von Äthanol und wenig Wasser gelöst; mit Benzol versetzt, hierauf die Lösung auf die Hälfte eingeengt. Nach längerer Kristallisationsdauer 0.6 g farblose Prismen; Schmp. 275—285° (Zers.).

 $C_{25}H_{26}N_2O_7 \cdot HCl.$ Ber. C 59.70, H 5.41, Cl 7.05, N 5.57. Gef. C 59.93, H 5.56, Cl 7.13, N 5.67.

The bain - N-Morpholinoacylmethylmaleinimid-Addukt (10)

 $1.0~{\rm g}$ 8 wurde in $20~{\rm g}$ Morpholin $10~{\rm Stdn.}$ unter Rückfluß erhitzt. Die erkaltete Lösung wurde in $250~{\rm ml}$ Äthanol gegossen und der Niederschlag aus Äthanol umkristallisiert. $0.9~{\rm g}$ farblose Prismen, Schmp. 310° (Zers.).

 $C_{29}H_{33}N_3O_7$. Ber. C 65.03, H 6.21, N 7.85. Gef. C 65.22, H 6.10, N 7.88.

Thebain—N-(1-Methyl-4-piperazinylacylmethyl)-maleinimid-Addukt (11)

Reaktion und Aufarbeitung wie bei 10. 1.0 g 8 und 10 g N-Methylpiperazin. 0.9 g farblose Prismen. Schmp. 297—299° (Zers.).

 $C_{30}H_{36}N_4O_6$. Ber. C 65.68, H 6.49, N 10.21. Gef. C 65.84, H 6.68, N 10.19.

Thebain—N-Benzylaminoacylmethylmaleinimid-Addukt (12)

Reaktion und Aufarbeitung wie bei 10. 1.0 g 8 und 10 g Benzylamin. 0.9 g farblose Nadeln aus Äthanol; Schmp. 235°.

 ${
m C_{32}H_{33}N_3O_6}.$ Ber. C 69.17, H 5.99, N 7.56. Gef. C 68.95, H 6.18, N 7.65.

The bain - N-Piperidinoacylmethylmaleinimid-Addukt (13)

Reaktion und Aufarbeitung wie bei 10. 1.0 g 8 und 20 g Piperidin. 0.9 g farblose Prismen aus Äthanol; Schmp. 298° (Zers.).

 $C_{30}H_{35}N_3O_6$. Ber. C 67.52, H 6.61, N 7.88. Gef. C 67.32, H 6.65, N 7.85.

Thebain—N-Carbamoylmethylmaleinimid-Addukt (14)

 $2.4~{\rm g}$ 1 wurden in $50~{\rm ml}$ DMF gelöst und mit $0.15~{\rm g}$ Na, gelöst in $10~{\rm ml}$ Methanol, versetzt. Hierauf wurde langsam eine Lösung von $0.85~{\rm g}$ Bromacetamid in $50~{\rm ml}$ DMF bei Raumtemp. zugetropft und weitere $15~{\rm Min}.$ gerührt. Es wurde zur Trockene gedampft und der Rückstand aus Äthanol kristallisieren gelassen. $2.5~{\rm g}$ farblose Prismen, Schmp. $235^{\circ}.$

 $C_{25}H_{27}N_3O_6$. Ber. C 64.50, H 5.85, N 9.03. Gef. C 64.47, H 6.11, N 8.96.

The bain-N-Allylaminoacylmethylmaleinimid-Addukt (15)

Reaktion und Aufarbeitung wie bei 14. 2.4 g 1 in 50 ml DMF, 0.15 g Na in 10 ml Methanol, 1.0 g α -Brom-N-allylacetamid in 50 ml DMF. 2.6 g farblose Prismen aus Äthanol; Schmp. 317°.