#### DEUTSCHE DEMOKRATISCHE REPUBLIK

# **PATENTSCHRIFT**



Ausschliessungspatent

Erteilt gemaeß § 17 Absatz 1 Patentgesetz

ISSN 0433-6461

(11)

210 047

Int.CI.3

3(51) C 07 D471/04

#### AMT FUER ERFINDUNGS- UND PATENTWESEN

In der vom Anmelder eingereichten Fassung veroeffentlicht

AP C 07 D/ 2534 288 438834

siehe (73) SCHAUS, JOHN M.;US; ELI LILLY U. COMPANY;INDIANAPOLIS, US

VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG VON TRANS-DL-5-SUBSTITUIERTEN 7-GEGEBENENFALLS-SUBSTITUIERTEN-4,4A,5,6,7,8,8A,9-OCTAHYDRO-1H(UND 2H)PYRAZOLO[3,4-G]CHINOLINEN

(57) Beschrieben wird ein Verfahren zur Herstellung von Trans-dl-5-Substituierten-7gegebenenfalls-substituierten-4,4a,5,6,7,8,8a,9-octahydro-1H(und 2H)pyrazolo[3,4-g]chinolinen der aus dem Formelblatt hervorgehenden Formeln IIIa und IIIb, worin R für C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl, Allyl oder Benzyl steht und R $^1$  für H oder COOZ' steht, wobei Z' für C $_1$ -C $_2$ -Alkyl, Benzyl,  $\alpha$ -Methylbenzyl oder Phenylethyl steht, durch Umsetzung einer Verbindung der aus dem Formelblatt hervorgehenden Formel IVb mit Hydrazin. Die hierdurch erhältlichen Verbindungen stellen neue Ketozwischenprodukte dar, aus denen sich wertvolle Arzneimittel erzeugen lassen.

5

#### <u>Vertreter:</u>

Patentanwaltsbüro Berlin

## 10 Titel der Erfindung:

Verfahren zur Herstellung von trans-dl-5-Substituierten-7-gegebenenfalls-substituierten-4,4a,5,6,7,8,8a,9-octa-hydro-lH(und 2H)pyrazolo/3,4-g/chinolinen

1

### 15 Anwendungsgebiet der Erfindung:

Die Erfindung bezieht sich auf neue Ketozwischenprodukte, ihre Herstellung und ihre Verwendung zur Herstellung anderer Verbindungen.

# 20 Charakteristik der bekannten technischen Lösung:

In US-PS 4 198 415 und US-PS 4 230 861 wird bereits eine Gruppe von Octahydropyrazolo/3,4-g/chinolinen beschrieben. Darin werden sowohl Zwischenprodukte als auch Endprodukte offenbart, und eine darin beschriebene Reaktionsfolge

25 läuft wie folgt ab:

- Hierin steht R für H,  $C_1$ - $C_3$ -Alkyl, Allyl oder Benzyl, während R<sup>1</sup> für H oder COOZ' steht und Z' für  $C_1$ - $C_2$ -Alkyl, Benzyl,  $\alpha$ -Methylbenzyl oder Phenylethyl steht. Die Verbindungen der Formeln IIIa oder IIIb, worin R<sup>1</sup> für H
- steht und R für C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl oder Allyl steht, eignen sich zur Hemmung der Prolactinsekretion und zur Behandlung der Parkinsonkrankheit. Die Verbindungen der Formeln IIIa oder IIIb, worin entweder R und R<sup>1</sup> jeweils H sind, oder R Benzyl bedeutet oder R<sup>1</sup> für COOZ' steht, sind Zwischenpro-
- dukte. Diese Zwischenprodukte lassen sich unter Anwendung von Verfahren, wie sie in den beiden oben erwähnten Patenten beschrieben sind, in Arzneimittel überführen. Das zur Umwandlung des l-Substituierten-3-gegebenenfalls-substituierten-6-Oxodecahydrochinolins (I) in das Zwischenprodukt (II) verwendete Reagens ist ein Dimethylformamid-
- dukt (II) verwendete Reagens ist ein Dimethylformamidacetal wie Dimethylformamiddimethylacetal.

#### Aufgabe der Erfindung:

35

Die Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der oben erwähnten Formeln IIIa und IIIb sind bisher nicht voll befriedigend, und Aufgabe der Erfindung ist daher die Schaffung eines neuen und verbesserten Verfahrens zur Herstellung solcher Verbindungen.

# Darlegung des Wesens der Erfindung:

Überraschenderweise wurde nun erfindungsgemäß gefunden, daß sich ausgehend von neuen Ketozwischenprodukten die Verbindungen der oben erwähnten Formeln IIIa und IIIb nach einem besseren Verfahrensweg herstellen lassen. Die Vorteile der Verwendung dieses neuen Zwischenprodukts bestehen darin, daß von wohlfeileren Reagenzien ausgegangen werden kann, höhere Ausbeuten an Endprodukt erzielbar sind und keine Isolierung des Ketozwischenprodukts erforderlich ist, obwohl dieses gewünschtenfalls natürlich isoliert werden kann.

Das erfindungsgemäße verbesserte Verfahren zur Herstellung

on trans-dl-5-Substituierten-7-gegebenenfalls-substituierten 4,4a,5,6,7,8,8a,9-octahydro-lH(und 2H)pyrazolo/3,4-g/-chinolinen der Formeln IIIa und IIIb geht aus dem folgenden Reaktionsschema I hervor.

5

#### Reaktionsschema I

Hierin steht R für  $C_1$ - $C_3$ -Alkyl, Allyl oder Benzyl, während R<sup>1</sup> für H oder COOZ' steht und Z' für  $C_1$ - $C_2$ -Alkyl, Benzyl,  $\alpha$ -Methylbenzyl oder Phenylethyl steht.

Mach obigem Reaktionsschema I wird ein trans-dl-1-Substi-

. ... INDA LOCALIN

tuiertes-3-gegebenenfalls-substituiertes-6-oxodecahydrochinolin (I) mit einem  $C_1$ - $C_6$ -Alkylformiat in Gegenwart einer Base formyliert, wodurch man zu einem trans-dl-l-Substituierten-3-gegebenenfalls-substituierten-6-oxo-7-formyldecahydrochinolin gelangt, bei welchem es sich um eine Reihe tautomerer Strukturen (IVa bis IVd) handelt. Dieses Zwischenprodukt wird gewöhnlich nicht isoliert und als solches charakterisiert, sondern unmittelbar im Reaktionsgemisch mit Hydrazin umgesetzt, wodurch sich ein Gemisch aus den Tautomeren trans-dl-5-Substituiertes-7-gegebenenfalls-substituiertes-4,4a,5,6,7,8,8a,9-octahydro-1H-pyrazolo/3,4-g/chinolin (IIIa) und trans-dl-5-Substituiertes-7-gegebenenfalls-substituiertes-4,4a,5,6,7,8,8a,9-octahydro-2H-pyrazolo/3,4-g/chinolin (IIIb) ergibt.

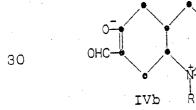
15

- 20

35

10

Das formylierte Produkt, das oben in Form der vier tautomeren Strukturen (IVa bis IVd) beschrieben worden ist, existiert vorwiegend in wäßriger Lösung wahrscheinlich als das Zwitterion (IVb). Es befinden sich jedoch alle vier tautomeren Formen im dynamischen Gleichgewicht, so daß bei der Aufzeichnung oder Beschreibung irgendeiner einzelnen Struktur im vorliegenden Fall auch die anderen drei Strukturen jeweils umfaßt und enthalten sind. Ferner gehören hierzu auch Resonanzstrukturen verschiedener For-25 meln, wie dies folgende Strukturen zeigen.



Die erste Stufe der obigen Reaktion besteht in einer Abwandlung einer Claissen-Kondensation, wobei eine durch eine benachbarte Carbonylgruppe aktivierte Methylengruppe in Anwesenheit einer Base acyliert werden kann. Als Base

- wird gewöhnlich Natriumethylat verwendet. Selbstverständlich lassen sich jedoch auch andere Basen verwenden, beispielsweise die Alkalimetall-t-alkoxide und Alkalimetallhydride, wie Kalium-t-butoxid, Kalium-t-amylalkoxid oder Natriumhydrid. Die Claissen-Kondensationsreaktion (I → IV) wird gewöhnlich auch in ethanolischer Lösung durchgeführt. Als Reaktionsmedien lassen sich hierbei selbstverständlich auch andere niedere Alkanole und ähnliche polare wasserfreie Lösungsmittel verwenden. Beispiele geeigneter Lö-10 sungsmittel sind Tetrahydrofuran (THF), Diethylether, Dimethoxyethan, Dioxan, Dimethylsulfoxid (DMSO), Dimethylformamid (DMF) und t-Butanol. Tetrahydrofuran wird als Lösungsmittel beim gesamten Verfahren gemäß Reaktionsschema I bevorzugt. Die Reaktionstemperatur ist nicht kritisch, und es wird daher im allgemeinen bei Temperaturen 15 zwischen etwa -20°C und Rückflußtemperatur gearbeitet, wobei eine Temperatur von 0°C bis Raumtemperatur bevor-
- In der Stufe des Ringschlusses (IV → IIIa + IIIb) ist zwar Hydrazin angegeben, doch läßt sich mit gleichem Erfolg auch Hydrazinhydrat oder irgendein Hydrazinsalz verwenden. Geeignete Lösungsmittel für die Stufe des Ringschlusses sind Wasser, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkanole, insbesondere t-Butanol, THF, DMSO, Dimethoxyethan, Dioxan und Diethylether. Die Umsetzung kann bei einer Temperatur von etwa 0°C bis Rückflußtemperatur durchgeführt werden, wobei vorzugsweise bei Raumtemperatur gearbeitet wird.

zugt ist.

Ein Vorteil des im Reaktionsschema I beschriebenen Synthesewegs besteht darin, daß beide Stufen des Verfahrens im gleichen Reaktor durchgeführt werden können, so daß es ein Eintopfverfahren darstellt. Es werden daher vorzugsweise Lösungsmittel verwendet, die für beide Reaktionen geeignet sind, wie THF, DMSO, t-Butanol, Dimethoxyethan, Diethylether und Dioxan, wobei THF besonders bevorzugt ist. Das Lösungsmittelsystem kann gewünschtenfalls auch mit Was-

ser oder einem C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkanol versetzt werden. Es kann bei einem pH-Bereich von etwa 13 bis etwa 0 gearbeitet werden, wobei ein pH-Wert von etwa 9 bevorzugt ist. Zur Einstellung des bevorzugten pH-Werts von etwa 9 versetzt man das Reaktionsgemisch mit 10 %-iger Chlorwasserstoffsäurelösung (1 Mol). Der allgemeine Temperaturbereich liegt zwischen etwa 0°C und Rückflußtemperatur, wobei jedoch vorzugsweise bei Raumtemperatur gearbeitet wird.

Ein zweiter Vorteil des obigen Verfahrens besteht darin, daß dieses im Vergleich zu den bekannten Verfahren, bei denen Dimethylformamiddimethylacetal als Reagens verwendet wird, zu besseren Ausbeuten an Pyrazoltautomeren (IIIa + IIIb) führt. Weiter ist auch noch vorteilhaft, daß das bevorzugte Formylierungsmittel, nämlich Ethylformiat, im Vergleich zu Dimethylformamiddimethylacetal verhältnismäßig wohlfeil ist.

20

25

30

35

Es ist zu beachten, daß sich die Numerierung des Ketonausgangsmaterials (I) von der des Pyrazolendprodukts (III) unterscheidet. Das asymmetrische Brückenkopfkohlenstoffatom, das zum Chinolinstickstoffatom benachbart liegt, wird im Keton daher mit der Nr. 8a bezeichnet, während es im Pyrazol die Nr. 4a trägt. Weiter wird auch das andere asymmetrische Brückenkopfkohlenstoffatom im Keton mit der Nr. 4a bezeichnet, während es im Endprodukt die Nr. 8a trägt. Die racemischen Paare der Formeln IIIa und IIIb werden gewöhnlich als cis-dl-Paar und trans-dl-Paar bezeichnet. Die Konfiguration des Moleküls am C-4a und C-8a im cis-dl-Paar würde 4aR,8aS und 4aS,8aR sein, und für das trans-dl-Paar der Konfiguration 4aR,8aR und 4aS,8aS entsprechen. Die Konfigurationen des Ausgangsmaterials werden bei der Synthese des Pyrazolchinolins natürlich beibehalten, da die Claissen-Kondensation und der anschließende Ringschluß mit Hydrazin zu keiner Beeinträchtigung der Konfiguration an diesen optischen Zentren führen.

Das Ketonausgangsmaterial von trans-dl-l-n-Propyl-6-oxo-decahydrochinolin (I, worin R für n-Propyl steht und R<sup>1</sup> für H steht) läßt sich natürlich in die einzelnen Stereo-isomeren Ia (4aR,8aR) und Ib (4aS,8aS)

10

5

auftrennen, und ein hierzu geeignetes Verfahren wird in Patent .... (Patentanmeldung 253 426) beschrieben.

Das erfindungsgemäße Verfahren ist, wie das Reaktionsschema I zeigt, sowohl auf die aufgetrennten Isomeren (Ia und Ib) als auch auf das trans-dl-Racemat anwendbar.

Die Reaktionsfolge des Reaktionsschemas I wird im folgenden Reaktionsschema II unter Verwendung des gewünschten
Isomeren, nämlich von 4aR,8aR-l-n-Propyl-6-oxodecahydrochinolin, wiederholt, wodurch das gewünschte 4aR,8aR4,4a,5,6,7,8,8a,9-Octahydro-lH(und 2H)pyrazolo/3,4-g/-chinolin gebildet wird.

25

30

35

1

20

25

30

35

#### Reaktionsschema II

Ein Vorteil des im obigen Reaktionsschema II angegebenen Verfahrens besteht darin, daß das trans-dl-Keton (I) aufgetrennt und das reine 4aR,8aR-Stereoisomere (Ia) cyclisiert wird, so daß sich ein optisch aktives trans-4aR,8aR-Octahydropyrazolo/3,4-g/chinolin ergibt und keine Cyclisierung des trans-dl-Racemats und Auftrennung des trans-dl-Pyrazolochinolins. Wenigstens eine Hälfte eines racemischen Gemisches wird während einer Auftrennung verworfen, und es ist daher eindeutig wirtschaftlicher, eine Hälfte eines Ausgangsmaterials als eine Hälfte des Endprodukts zu verwerfen, zumal vor allem organische Reaktionen, wie die Cyclisierung des Ketochinolins zu einem Pyrazolchinolin, niemals quantitativ verlaufen.

#### Ausführungsbeispiele:

Die Erfindung wird im folgenden anhand von Beispielen weiter beschrieben, wobei die Abkürzung THF für Tetrahydrofuran steht.

#### l Beispiel 1

Man wiegt 1,5 g Kalium-t-butoxid in einen trockenen 250 ml Rundkolben ein. Zur Auflösung des Kalium-t-butoxids gibt man 25 ml THF zu. Sodann versetzt man die Butoxidlösung mit einer Lösung, die 0,81 ml Ethylformiat, 0,97 g transdl-l-n-Propyl-6-oxodecahydrochinolin und 10 ml THF enthält. Das Reaktionsgemisch wird etwa 45 Minuten auf Umgebungstemperatur gehalten. Man versetzt das Ganze mit 2 ml Hydrazin und dann mit so viel 15 %-iger wäßriger Chlorwasserstoffsäure, daß sich der pH-Wert auf etwa 9 erniedrigt. Das erhaltene Reaktionsgemisch wird 30 Minuten bei Umgebungstemperatur gerührt, worauf eine dünnschichtchromatographische Untersuchung zeigt, daß kein Ketonausgangsmaterial mehr vorhanden ist. Das Reaktionsgemisch wird dann in verdünntes (10 %-iges) wäßriges Natriumhydroxid gegossen, und das alkalische Gemisch wird mit Methylendichlorid (gleiches Volumen) extrahiert. Der Extrakt wird getrocknet und zur Entfernung des Lösungsmittels unter Vakuum eingedampft, wodurch man zu 1,31 g eines gelben Öls aus rohem trans-dl-5-n-Propyl-4,4a,5,6,7,8,8a,9-octahydro-lH(und 2H)pyrazolo/3,4-g/chinolin gelangt.

#### Beispiel 2

25

30

35

5

10

15

20

Man gibt eine solche Menge einer 55 %-igen Suspension von Natriumhydrid in Mineralöl in einen 25 ml Rundbodenkolben, daß sich 360 mg (15 mMol) Natriumhydrid ergeben. Das Mineralöl wird vom Natriumhydrid durch dreimaliges Waschen mit Hexan entfernt. Das zurückbleibende Natriumhydrid wird in 6 ml THF suspendiert. Sodann gibt man Ethylformiat (740 mg) und einen Tropfen wasserfreies Ethanol zu und versetzt das Ganze dann mit 975 mg trans-dl-l-n-Propyl-6-oxodecahydrochinolin in 4 ml THF. Das Reaktionsgemisch, das nahezu sofort rückzufließen beginnt, wird etwa 45 Minuten auf Rückflußtemperatur gehalten, worauf eine dünnschichtchromatographische Untersuchung zeigt, daß kein Ausgangsmaterial mehr vorhanden ist. Man gibt 50 ml Wasser

- und 4 ml Hydrazin zu und stellt den pH-Wert mit verdünnter wäßriger Chlorwasserstoffsäure auf etwa 9 ein. Das Reaktionsgemisch wird über Nacht bei Umgebungstemperatur gerührt, wodurch ein Niederschlag gebildet wird. Der aus
- 373 mg eines bei 78 bis 84°C schmelzenden weißen Pulvers aus trans-dl-5-n-Propyl-4,4a,5,6,7,8,8a,9-octahydro-lH-(und 2H)pyrazolo/3,4-g/chinolin bestehende Niederschlag wird gesammelt.

Analyse für  $C_{13}^{H}_{21}^{N}_{3}$ 

berechnet: C 71,19 H 9,65 N 19,16
gefunden: C 70,89 H 9,15 N 19,34

Weiteres Material erhält man durch Eingießen des Filtrats in verdünnte wäßrige Natriumhydroxidlösung und Extraktion dieser alkalischen Lösung mit mehreren Anteilen Methylendichlorid. Durch Konzentration der vereinigten Methylendichloridextrakte nach Trocknung gelangt man zu weiteren 623 mg eines weißen Schaums, der chromatographisch über Siliciumdioxid unter Verwendung von THF, das eine Spur an wäßrigem Ammoniumhydroxid enthält, als Eluiermittel gereinigt wird. Die das gewünschte Pyrazolo/3,4-g/chinolin enthaltenden frühen Fraktionen werden vereinigt, wodurch man nach Verdampfung des Lösungsmittels zu 437 mg eines farblosen Öls gelangt.

Dieses Öl wird in das Dihydrochlorid überführt, welches nach Umkristallisation aus einem Lösungsmittelgemisch aus Methanol und Aceton bei etwa 252 bis 263°C schmilzt.

Der obige Versuch wird mit der Ausnahme wiederholt, daß man 125 mg trans-4aR,8aR-n-Propyl-6-oxodecahydrochinolin verwendet und die Mengen an Ethylformiat und Base (Natriumhydrid anstelle von Kalium-t-butoxid) proportional erniedrigt. Nach praktischer Beendigung der Reaktion, was sich durch ein Fehlen von Ausgangsmaterial bei einer dünnschichtchromatographischen Analyse zeigt, wird das Reaktionsgemisch in verdünntes wäßriges Natriumhydroxid gegos-

sen und das alkalische Gemisch mit Methylendichlorid extrahiert. Durch Trocknung des Methylendichloridextrakts und anschließende Entfernung des Lösungsmittels unter Vakuum gelangt man zu etwa 144 mg eines farblosen viskosen 5 Öls, das im Dünnschichtchromatogramm nur einen einzigen Fleck ergibt. Das Öl wird in Methanol gelöst und die Lösung mit 0,20n wäßriger Chlorwasserstoffsäure (3,2 ml) versetzt. Durch Konzentration der erhaltenen gelben Lösung gelangt man zu einem gelben halbfesten Material, das man in Methanol löst. Die Methanollösung wird mit Aktiv-10 kohle entfärbt und die Kohle durch Filtration durch Kieselgur (Celite) entfernt. Durch Verdampfung des Lösungsmittels und Umkritallisation des erhaltenen Rückstands aus einem Lösungsmittelgemisch aus Methanol und Ethylacetat gelangt man zu 80 mg eines buttergelben Pulvers an 15 4aR,8aR-5-n-Propyl-4,4a,5,6,7,8,8a,9-octahydro-1H(und 2H)pyrazolo/3,4-g/chinolin, das einen  $(\alpha/D)^{25}$  -Wert von -121,76° aufweist  $(H_2O, c = 1)$ .

# 20 Beispiel 3

25

30

35

Man gibt eine Lösung von 52 g optisch reinem 4aR,8aR-1-n-Propyl-6-oxodecahydrochinolin und 79 g Ethylformiat in 250 ml THF zu einer Lösung von 59,8 g Kalium-t-butoxid in 600 ml THF, die man vorher auf etwa 0°C gekühlt hat. Während der Zugabe entwickelt sich Gas. Das Reaktionsgemisch wird zuerst 0,5 Stunden bei etwa 0°C und dann eine weitere Stunde bei Umgebungstemperatur gerührt. Man gibt 25,6 g Hydrazin zu und stellt den pH-Wert der Lösung mit 10 %-iger wäßriger Chlorwasserstoffsäure (etwa 500 ml) auf etwa 9 ein. Das Reaktionsgemisch wird kräftig 2 Stunden bei Umgebungstemperatur gerührt und dann in Wasser gegossen. Das wäßrige Gemisch wird mit verdünntem wäßrigem Natriumhydroxid stark basisch gestellt (pH = etwa 13). Das alkalische Gemisch wird mit Methylendichlorid extrahiert und der Methylerdichloridextrakt abgetrennt und getrocknet. Durch Verdampfung des Lösungsmittels gelangt man zu einem gelben Schaum als Rückstand, der aufgrund

einer dünnschichtchromatographischen Analyse das gewünschte Pyrazolochinolin und eine kleine Menge einer einzelnen Verunreinigung enthält. Der Rückstand wird in 1 Liter heißem Methanol gelöst, das mit 250 ml 1n wäßriger Chlorwasserstoffsäure versetzt worden ist. Durch Konzentration der Lösung gelangt man zu 65,4 g 4aR,8aR-5-n-Propyl-4,4a,5,6,-7,8,8a,9-octahydro-1H(und 2H)pyrazolo/3,4-g/chinolin-hydrochlorid in Form eines hellgelben Feststoffs. Die Umkristallisation aus einem Gemisch aus Methanol und Ethylacetat führt zu 51,7 g (Ausbeute = 76 %) eines schwach gelben granulatartigen Feststoffs. Dieser Feststoff weist einen /0/25 -Wert von -121,0° (H<sub>2</sub>O, c = 1) und einen /0/365 -Wert von -377,40° (H<sub>2</sub>O, c = 1) auf.

# 15 Analyse:

berechnet: C 61,04 H 8,67 N 16,43 Cl 13,86 gefunden: C 61,32 H 8,53 N 16,22 Cl 14,08

Beispiel 4

20

Man versetzt eine Lösung von 3,6 g Kalium-t-butoxid in 50 ml THF bei 0°C mit einer Lösung von 5,0 g trans-dl-l-n-Propyl-6-oxodecahydrochinolin und 2,36 g Ethylformiat in 25 ml THF. Die Lösung wird zuerst 15 Minuten bei 0°C und dann 17 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Der gebildete gelbe Niederschlag wird durch Vakuumfiltration gesammelt, mit THF gewaschen und unter Vakuum getrocknet, wodurch man das Kaliumsalz von trans-dl-l-n-Propyl-6-oxo-7-formyldecahydrochinolin erhält.

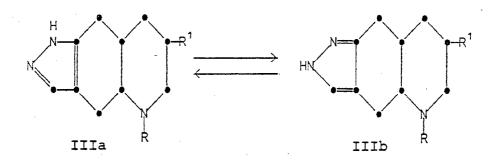
30 NMR (D<sub>2</sub>0):  $\delta = 9,00$  (s, 1H, CHO),  $\delta = 3,02-0,99$  (m, 16H),  $\delta = 0,84$  (t, J = 7, 3H, -CH<sub>3</sub> von n-C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>).

Das obige 7-Formylprodukt kann durch weitere Umsetzung unter Anwendung der oben beschriebenen Verfahren in Verbindungen der Formel IIIa und IIIb überführt werden.

#### 1 Erfindungsansprüche:

1. Verfahren zur Herstellung einer Verbindung der Formel IIIa oder IIIb

5



worin R für  $C_1$ - $C_3$ -Alkyl, Allyl oder Benzyl steht und R<sup>1</sup> für H oder COOZ' steht, wobei Z' für  $C_1$ - $C_2$ -Alkyl, Benzyl,  $\alpha$ -Methylbenzyl oder Phenylethyl steht, d a d u r c h g e k e n n z e i c h n e t , daß man eine Verbindung der Formel IVb

20

25

oder eine tautomere Verbindung hiervon, worin R und R<sup>1</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, mit Hydrazin umsetzt.

30

2. Verfahren nach Punkt l, d a d u r c h g e - k e n n z e i c h n e t , daß man von einer Verbindung ausgeht, worin  $R^1$  für H steht und als Ketonausgangsmaterial ein trans-dl-Racemat verwendet.

35

3. Verfahren nach Punkt l, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Ketonausgangsma-

- terial verwendet, das die Konfiguration 4aR,8aR hat.
- Verfahren nach Punkt 1, dadurch gekennzeichnet, daß man ein Ketonausgangsmaterial verwendet, das die Konfiguration 4aS,8aS hat.

10

15

20

25

30

35