(11) Veröffentlichungsnummer:

0 000 057

A<sub>1</sub>

#### 12

## **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

21) Anmeldenummer: 78100099.7

(g) Int. Cl.<sup>2</sup>: **C 07 H 15/22,** A 61 K 31/70

(22) Anmeidetag: 06.06.78

30 Priorität: 10.06.77 DE 2726197 10.06.77 DE 2726208

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung: 20.12.78 Patentblatt 78/1

84) Benannte Vertragsstaaten: CH DE FR GB

D-5090 Leverkusen 1 (DE)

71 Anmelder: Bayer Aktiengesellschaft,

Zentralbereich Patente, Marken und Lizenzen Bayerwerk,

(72) Erfinder: Voss, Eckart, Dr., Morgengraben 10,-D-5000 Köln 80 (DE)

(72) Erfinder: Stadler, Peter, Dr., Ohligserstrasse 85, D-5657 Haan (DE)

(72) Erfinder: Petersen, Uwe, Dr., Auf dem Forst 4, D-5090 Leverkusen 1 (DE)

Erfinder: Kabbe, Hans-Joachim, Dr., Waiter-Flex-Strasse 16, D-5090 Leverkusen 1 (DE)

(72) Erfinder: Metzger, Karl Georg, Dr., Pahlkestrasse 15, D-5600 Wuppertal 1 (DE)

- (S) Selektiv geschützte 4,6-Di-0-(aminoglycosyl)-1,3-diaminocyclitole, Verfahren zu deren Herstellung und deren Verwendung zur Herstellung von Antibiotika.
- 57 Die Erfindung betrifft neue selektiv acylierte oder sulfenylierte 4,6-Di-0- (aminoglykosyl)- 1,3-diaminocyclitole der Formel (I)

in der X für einen Rest

٠/٠

steht,

#### Y einen Rest

und

**U, V, W** für Wasserstoff oder Hydroxy stehen, und Z Wasserstoff, Hydroxy oder Amino bedeutet und R1,R2,R3,R4,R5 - Wasserstoff, einen Rest -SR' oder -CO-A,

bezeichnen, mit der Maßgabe, daß ein bis vier der Reste Rı bis Rs für Wasserstoff stehen,

wobei

R' für Phenyl substituiertes Phenyl, Di- oder

Triphenylmethyl steht und

Α

eine Gruppe  $-(CH_2)_{n-B}$  oder -O-C  $-(CH_2)_{n2}^{-H}$   $-(CH_2)_{n3}^{-H}$   $-(CH_2)_{n3}^{-H}$ 

bezeichnet, in denen

B,D für Wasserstoff, Phenyl oder substituiertes

Phenyl stehen, und

n,n1n2,n3 - unabhängig voneinander für eine Zahl von 0 bis 5

stehen,

ein Verfahren zur Herstellung dieser Verbindung sowie ihre Verwendung zur Herstellung von 1-N-formylsisomycin.

# BEZEICHNUNG GEÄNDERT siehe Titelseite

BAYER AKTIENGESELLSCHAFT

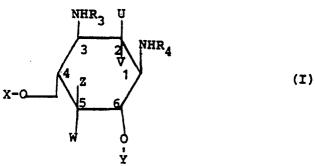
5090 Leverkusen, Bayerwerk PG-by

Zentralbereich Patente, Marken und Lizenzen

Selektiv geschützte 4,6-Di-O-(aminoglykosyl)-1,3-diamino-cyclitole

Die Erfindung betrifft neue, selektiv acylierte oder sulfenylierte 4,6-Di-O-(aminoglykosyl)-1,3-diaminocyclitole, die als Zwischenprodukte zur Herstellung wertvoller neuer und bekannter Antibiotika dienen, sowie ein Verfahren zur Herstellung 5 der selektiv geschützten Verbindungen.

Die neuen Acyl- oder Sulfenylderivate der 4,6-Di-O-(aminoglykosyl)1,3-diaminocyclitole lassen sich durch Formel (I) wiedergeben

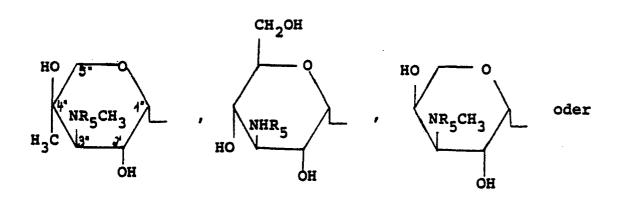


10 in der X für einen Rest

- 2 -

steht,

Y einen Rest



NR<sub>5</sub>CH<sub>3</sub>

bezeichnet;

und

U, V, W für Wasserstoff oder Hydroxy stehen, und

5 Z Wasserstoff, Hydroxy oder Amino bedeutet und

stehen, wobei

10 R' für Phenyl, substituiertes Phenyl, Di- oder

Triphenylmethyl steht und

A eine Gruppe

-  $(CH_2)_n$ -B oder -O-C  $(CH_2)_{n1}$ -D  $(CH_2)_{n2}$ -H  $(CH_2)_{n3}$ -H

15 bezeichnet, in denen

B, D für Wasserstoff, Phenyl oder substituiertes Phenyl stehen und

n,n<sub>1</sub>,n<sub>2</sub>,n<sub>3</sub> unabhängig voneinander für eine Zahl von O bis 5 stehen.

in der Bedeutung von "substituiertes Phenyl" steht
bevorzugt für einen Phenylrest, der durch einen bis
drei Substituenten aus der Reihe Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-,
C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxycarbonyl- oder Phenylreste
oder 1 bis 5 Halogenatome vorzugsweise Chloratome
substituiert ist. Als Beispiele seien der o-Nitrophenylsulfenylrest und der 2,4,5-Trichlorphenylsulfenylrest genannt.

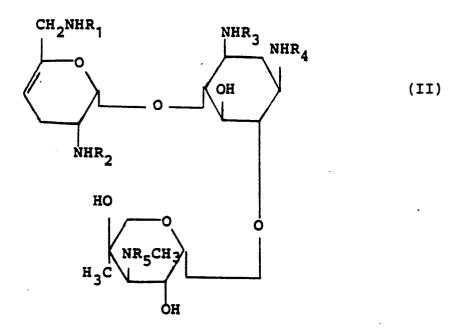
B und D in der Bedeutung von "substituiertes Phenyl" stehen bevorzugt für Phenylreste, die durch einen oder zwei Substituenten aus der Reihe Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-, oder Phenylreste oder Halogenatome vorzugsweise Chloratome substituiert sind.

Von besonderem Interesse sind die erfindungsgemäßen N-geschützten Verbindungen, gemäß Formel (I), die sich von den Antibiotika Gentamicin A, Gentamicin B, Gentamicin B, Gentamicin B, Gentamicin C, Sisomicin, Verdamicin, Tobramycin, G-418, 66-40B, 66-40D, JI-20A, JI-20B, G52, Mutamicin 1

15

Mutamicin 2, Mutamicin 4, Mutamicin 5 und Mutamicin 6 ableiten, die also an den Stickstoffatomen dieser Antibiotika die Reste  $R_1, R_2, R_3, R_4$  und  $R_5$  tragen.

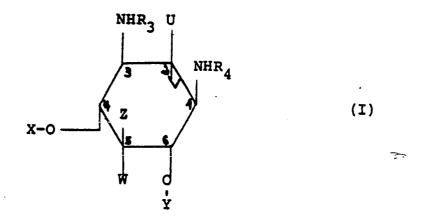
Von diesen sind die durch Formel (II) wiedergegebenen Derivate  $^{5}\,$  von Sisomicin



in der

 $R_1, R_2, R_3, R_4$  und  $R_5$  die oben angegebene Bedeutung haben, besonders wertvoll.

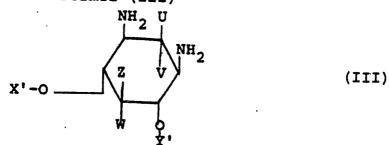
Des weiteren wurde gefunden, daß man die neuen selektiv acylierten oder sulfenylierten 4,6-Di-(aminoglykosyl)-1,3-diaminocyclitole der Formel (I)



in der

 $R_3$ ,  $R_4$ , U, V, W, X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung besitzen, erhält, wenn man

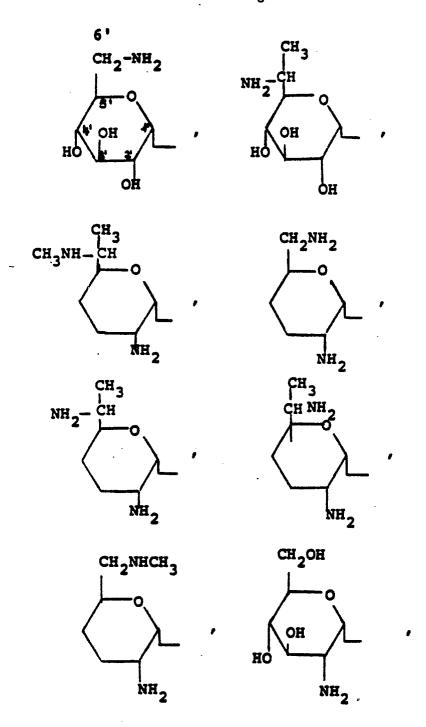
## <sup>5</sup> Verbindungen der Formel (III)



oder deren Säureadditionssalze

in der

U,V,W und Z die oben angegebene Bedeutung besitzen und 10 X' für einen Rest



in dem

R'<sub>5</sub> die im Vorhergehenden für R<sub>5</sub> angegebene Bedeutung besitzt,

mit etwa 3 bis 4 Aquivalenten einer Verbindung der Formel (IV)

 $R'-S-G \qquad (IV)$ 

in der

- R' die oben angegebene Bedeutung besitzt und
- G Halogen oder eine bei Sulfenylierungsreaktionen gebräuchliche Abgangsgruppe, vorzugsweise einen aktivierenden 10 Esterrest bezeichnet, oder mit etwa 3 bis 4 Äquivalenten einer Verbindung der Formel (V)

A-CO-G' (V)

in der

- A die obengenannte Bedeutung besitzt und
- Halogen oder eine bei Acylierungsreaktionen gebräuchliche Abgangsgruppe, vorzugsweise einen aktivierenden
  Esterrest, oder eine Gruppe -O-CO-A mit der obigen Bedeutung für A bezeichnet, in einem inerten Lösungsmittel
  gegebenenfalls unter Zusatz von Wasser bei Temperaturen
  zwischen etwa -30°C und +50°C, vorzugsweise zwischen etwa
  0°C und etwa +25°C, in Gegenwart einer Base umsetzt und
  das Reaktionsprodukt in üblicher Weise aufarbeitet.

Verwendet man Sisomicin und o-Nitrophenylsulfensäure-pnitrophenylester als Ausgangsstoffe, so kann der Reaktionsablauf durch das folgende Schema wiedergegeben werden:

Für die Darstellung der Verbindungen der Formel (I) auf dem oben geschilderten Wege durch Umsetzung der un- oder teilgeschützten 4,6-Di-O-(aminoglykosyl)-1,3-diaminocyclitole der Formel (III) mit einem Reagenz der Formel (IV), finden vorzugsweise die Verbindungen der Formel (IV) Verwendung, in denen G Chlor oder den p-Nitrophenyloxyrest bezeichnet. Als Beispiele seine genannt: Tritylsulfenylchlorid, o-Nitrophenylsulfenylchlorid, 2,4-Dinitrophenylsulfenylchlorid, 2,4-Trichlorphenylsulfenylchlorid, Pentachlorphenylsulfenylchlorid und o-Nitrophenylsulfensäure-p-nitrophenylester, 2,4-Dinitrophenylsulfensäure-p-nitrophenylester und Pentachlorphenylsulfensäure-p-nitrophenylester und Pentachlorphenylsulfensäure-p-nitrophenylester.

Diese reaktiven Sulfensäurederivate sind entweder bereits bekannt (siehe z.B. Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Band XV, 1, Seite 203-222, Georg Thieme Verlag, Stuttgart, 1974) oder können nach analogen Verfahren wie die bereits bekannten Verbindungen hergestellt werden.

Bevorzugte Ausgangsstoffe der Formel (V) sind solche, bei

20 denen G'Chlor oder den Rest -O-CO-A, mit der oben angegebenen
Bedeutung für A, bezeichnet. Beispielhaft seien genannt:
Acetanhydrid, Acetylchlorid und Di-t-Butylpyrocarbonat,
wobei zur Darstellung von N-Alkyl-oxycarbonyl-derivaten
des Sisomicins die Verwendung von Dialkylpyrocarbonaten

25 als Blockierungsreagenzie allgemein besonders zu bevorzugen
ist.

Als Verdünnungsmittel für die Umsetzung mit Sulfensäurehalogeniden kommen sowohl inerte organische Lösungsmittel wie Chloroform und Toluol, vorzugsweise aber mit Wasser mischbare Lösungs30 mittel wie Dioxan, DMF und Dimethoxyäthan sowie deren Gemische mit Wasser in Frage.

Die Umsetzungen mit aktivierten Estern der obengenannten Sulfensäuren erfolgen vorzugsweise in inerten organischen Lösungsmitteln wie CHCl3, DMF, Pyridin oder Gemischen von solchen Lösungsmitteln mit Alkoholen, vorzugsweise Methanol oder Äthanol. Die Darstellung der erfindungsgemäßen Acylverbindungen erfolgt in beliebigen inerten organischen Lösungsmitteln oder in Gemischen organischer Lösungsmittel mit Wasser, wobei Gemische von Methanol, Äthanol oder Aceton mit Wasser zu bevorzugen sind.

- 10 Als Basen können alle in der organischen Chemie üblichen basischen Verbindungen wie z.B. Triäthylamin, Pyridin, Diazabicyclononen eingesetzt werden; vorzugsweise werden aber Alkali-hydroxide bzw. -carbonate wie z.B. Natron-lauge oder Natriumcarbonat verwendet.
- 15 Die Sulfenylierungen bzw. Acylierungen werden bei Temperaturen zwischen etwa -30° und etwa +50°C, vorzugsweise zwischen etwa 0° und +25°C, durchgeführt.

Die Umsetzungen können sowohl bei Normaldruck, aber auch bei erhöhtem Druck durchgeführt werden. Im allgemeinen 20 arbeitet man bei Normaldruck.

Bei der Sulfenylierung bzw. Acylierung der Aminoglycoside setzt man für jede umzusetzende NH2-Gruppe 1 Mol Reagens ein. Bei der Darstellung von Penta-N-geschützten Aminoglycosiden kann auch ein 2- bis 3-facher Überschuß an Reagens eingesetzt werden. Es können auch die Säureadditionssalze aus den 4,6-Di-O-(aminoglykosyl)-1,3-diaminocyclitolen mit anorganischen und organischen Säuren, vorzugsweise die Chloride und Sulfate, eingesetzt werden.

In diesem Falle muß die Menge der verwendeten Hilfsbase entsprechend der Zahl der in Salzform vorliegenden Aminogruppen variiert werden.

- Die neuen Verbindungen der Formel (I) sind wertvolle Zwischen
  produkte auf dem Wege der Darstellung von Derivaten der 4,6Di-O-(aminoglykosyl)-1,3-diaminocyclitole, insbesondere von
  Derivaten der Antibiotika Gentamicin A, Gentamicin B,

  Gentamicin B<sub>1</sub>, Gentamicin C<sub>1</sub>, Gentamicin C<sub>1a</sub>, Gentamicin C<sub>2</sub>,

  Gentamicin C<sub>2a</sub>, Gentamicin C<sub>2b</sub>, Gentamicin X<sub>2</sub>, Sisomicin,
- 10 Verdamicin, Tobramycin, Antibiotikum G-418, Antibiotikum 66-40B, Antibiotikum 66-40D, Antibiotikum JI-20A, Antibiotikum JI-20B, Antibiotikum G-52, Mutamicin 1, Mutamicin 2, Mutamicin 4, Mutamicin 5 und Mutamicin 6.
- Diese Antibiotika sind wertvolle Substanzen zur wirkungsvollen Bekämpfung bakterieller Infektionen. Ihre hohe Wirksamkeit ist jedoch häufig verbunden mit relativ großer
  Nephro- und Ototoxizität; hinzu kommt Resistenzbildung der
  bekämpften Keime. Aus diesen Gründen ist es wünschenswert,
  Derivate der Aminoglykosid-Antibiotika mit verbesserten
- 20 Eigenschaften herzustellen, die bei verringerter Toxizität eventuell auch die Bekämpfung resistenter Keime ermöglichen. Als Substanzen mit derartig verbesserten Eigenschaften sind Verbindungen wie 1-N-Acetylsisomicin und 1-N-Äthylsisomicin bekannt geworden (DT-OS 2 437 160).
- Die Darstellung mono-N-substituierter Sisomicin-Derivate erweist sich jedoch ausgehend von ungeschütztem Sisomicin als schwierig, da im Sisomicin-Molekül fünf Aminogruppen vergleichbarer Reaktivität vorhanden sind. Man gelangt

daher immer zu Reaktionsgemischen, was aufwendige chromatographische Verfahren zur Isolierung der gewünschten Verbindung notwendig macht.

Die vorliegende Erfindung beschreibt ein Verfahren zur Dar
5 stellung von Derivaten von Aminoglykosid-Antibiotika mit einer
oder zwei selektiv ungeschützten Aminogruppen, wobei die
Natur der Schutzgruppen so beschaffen ist, daß sowohl Alkylierungen als auch Acylierungen an den freien Stickstoffatomen
möglich sind und eine anschließende schonende Entblockierung

10 durchgeführt werden kann.

Die Verwendung der erfindungsgemäßen Zwischenprodukte zur Herstellung wertvoller neuer und bekannter Derivate von 4,6-Di-O-(aminoglykosyl)-1,3-diaminocyclitolen sei im folgenden erläutert:

Die 4,6-Di-O-(aminoglykosyl)-1,3-diaminocyclitole gemäß Formel (I), die am 3"-C-Atom und/oder an einem der C-Atome 1,2',3 oder 6' eine ungeschützte Amino- oder Methylaminofunktion tragen, lassen sich in glatter Weise an den genannten, ungeschützten Stellen alkylieren oder acylieren, wobei N-(Di)-Mono-N-alkyl- oder N-(Di)-Di-N-acyl-Derivate der 4,6-Di-o-(aminoglykosyl)-1,3-diaminocyclitole entstehen.

Die Sulfenyl-Schutzgruppen können sowohl
mit Nucleophilen wie z.B. H<sub>2</sub>S Thiophenol etc. als auch durch
schwache Säuren abgespalten werden, d.h. unter Bedingungen,
unter denen die neu eingeführten Acyl- oder Alkylreste stabil
sind. Werden Acylreste, wie z.B. Acetyl-, Äthyloxycarbonyl- oder t-Butyloxycarbonylgruppen als Schutzgruppen verwendet, kann die Deblockierung mit

wäßrigem Alkali- oder Erdalkalihydroxid oder mit Säuren wie Trifluoressigsäure, Perchlorsäure oder Bortrifluoridätherat in organischen Lösungsmitteln bzw. Mischungen von organischen Lösungsmitteln mit Wasser erfolgen. Auch hier werden bei entsprechender Wahl von Acyl-Schutzgruppen und Abspaltungsreagenzien neu eingeführte Alkyl- bzw. Acylreste bei der Deblockierung nicht angegriffen.

Die selektive Abspaltung der Schutzgruppen kann sowohl mit äquivalenten Mengen Abspaltungsreagens als auch mit einem 10 Überschuß erfolgen, vorzugsweise aber mit einem 20-50-fachen Überschuß. Dabei wird die optimale Reaktionszeit dünnschichtchromatographisch ermittelt.

Zur Herstellung von 1-N-Acetyl-sisomicin unter Verwendung eines der erfindungsgemäßen Zwischenprodukte geht man z.B.

15 so vor, daß man ein geschütztes Sisomicinderivat der Formel (II), in der R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>5</sub> den o-Nitrophenylsulfenylrest bezeichnen, mit 1 Äquivalent Essigsäure-p-nitrophenylester in Pyridin umsetzt, die o-Nitrophenylsulfenylschutzgruppen mit überschüssigem Schwefelwasserstoff in Alkohol bei pH 1-3 ab
20 spaltet und 1-N-Acetylsisomicin durch Behandlung mit einem basischen Ionenaustauscher isoliert.

Zur Darstellung von 2'-N-Acetylsisomicin setzt man z.B. 1 Mol einer Verbindung der Formel (II), in der R<sub>1</sub>,R<sub>3</sub>,R<sub>4</sub> und R<sub>5</sub> tert.-Butyloxycarbonyl-Reste bezeichnen,mit 1 Äquivalent

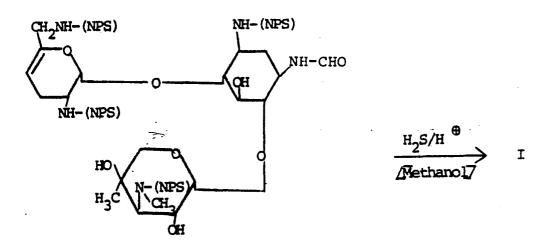
25 Essigsäureanhydrid in Methanol um und spaltet nach Beendigung der Acylierungsreaktion die Schutzgruppen mit überschüssigem Bortrifluorid-Ätherat in Aceton ab und isoliert das entstandene 2'-N-Acetylsisomicin durch Behandlung mit einem basischen Ionenaustauscher.

Besonders vorteilhaft gelingt die Herstellung von 00057
Formylsisomicin. Dazu setzt man 2', 3, 3", 6'-Tetra-N-(6nitro-phenylsulfenyl)-sisomicin, das durch Sulfenylierung
von Sisomicin bzw. dessen Säureadditionssalzen zugängich
ist, mit etwa einem bis etwa 5 Mol Formylierungsmittel
umspaltet die o-Nitrophenylsulfenylgruppen mit schwefelhaltigen, nucleophilen Reagentien wie z. B. H<sub>2</sub>S oder
Thiophenol und arbeitet den Reaktionsansatz in üblicher
Weise auf das freie 1-N-Formylderivat hin auf und überführt dieses gegebenenfalls in die pharmazeutisch verwendbaren Salze.

Die Formylierung des Sulfenylderivates erfolgt vorzugsweise in Pyridin als Verdünnungsmittel. Verwendet man bei der zuvor beschriebenen Umsetzung Ameisensäure-pnitrophenylester als Formylierungsmittel, so kann der Reaktionsablauf durch das folgende Formelschema wiedergegeben werden:

NPS = 
$$-S - \sqrt{2}$$

15



Anstelle der o-Nitrophenylsulfenyl-Derivate können mit gutem Erfolg auch andere Sulfenylderivate, die in analoger Weise durch Umsetzung von Sisomicin mit entsprechenden Sulfonsäurechloriden bzw. den Sulfonsäuren-p-nitrophenylestern erhältlich sind, eingesetzt werden. Als Beispiele seien genannt: Tritylsulfenyl-, Pentachlorphenylsulfenyl-, 2,4-Dinitrophenylsulfenyl-sisomicin-Derivate.

10 An Stelle von Ameisensäure-p-nitrophenylester eignet sich auch Ameisensäure-essigsäure-anhydrid besonders gut zur Formylierung des Sulfenylderivates.

Somit weist die Verwendung der erfindungsgemäßen Zwischenprodukte zur Herstellung von neuen und bekannten Derivaten
von 4,6-Di-(aminoglykosyl)-1,3-diaminocyclitolen eine Reihe
von Vorteilen auf. So können die Zwischenprodukte in glatter

Reaktion mit hohen Ausbeuten alkyliert oder acyliert werden.
Nach der Abspaltung der Schutzgruppen, die auf einfache und
schonende Weise erfolgt, erhält man die gewünschten einheitlichen Endprodukte, ohne daß aufwendige chromatographische
Reinigungsoperationen erforderlich werden.

#### 1,3,3",6'-Tetra-N-(butoxycarbonyl-sisomicin

450 mg Sisomicin werden in 10 ml Wasser gelöst. Nach Zugabe von 10 ml Methanol versetzt man unter gutem Rühren mit
5 870 mg Pyrokohlensäure-di-t-butylester. Nach 1,3 Stunden Rühren bei Raumtemperatur versetzt man mit 5 ml Wasser, filtriert und dampft das Filtrat im Vakuum zur Trockene ein. Man löst den Rückstand in Methanol und fällt das gewünschte Produkt durch Zugabe von Äther und Petroläther.
10 Ausbeute = 600 mg.

 $^{13}$ C-NMR (CD<sub>2</sub>OD):  $\sigma' = 66.01$  (C-3"); 52.23 (C-1); 51.67 (C-3); 48.23 (C-2'); 43.74 (C-6'); 157.69 (>c=o) ppm.

#### 15 Beispiel 2

#### 1,3,6'-Tri-N-(äthoxycarbonyl-sisomicin

O,77 g Sisomicin werden mit 70 ml Wasser gelöst. Man versetzt mit 70 ml Äther und kühlt auf O<sup>O</sup>C ab. Nun werden unter starkem Rühren 1,75 ml Pyrokohlensäurediäthylester zugetropft. Nach

beendeter Zugabe wird weitere 10 Minuten bei 0°C gerührt.

Die Wasserphase wird dann abgetrennt, zweimal mit je 50 ml

Äther gewaschen und anschließend im Vakuum zur Trockene
eingedampft. Man erhält so 1,1 g Rohprodukt, welches zur

5 Reinigung in 10 ml Methanol gelöst wird; man versetzt mit
20 ml Äther und fällt auf diese Weise das gewünschte Produkt
aus.

```
13_{C-NMR} (CD_3OD):
0 = 52.12(C-1); 50.93 (C-3);
48.31 (C-2'); 43.66 (C-2'); 43.66 (C-6');
158.98, 158.69 u. 158.33
(>c=0) ppm.
```

#### Beispiel 3

#### 1,2',3,6'-Tetra-N-(äthoxycarbonyl-sisomicin

157.22 (>c=o) ppm.

## 1,2',3,6'-Tetra-N-acetyl-sisomicin

1,1 g Sisomicin werden in 120 ml Wasser gelöst. Nach Zusatz von 60 ml Methanol tropft man unter Rühren 2,5 ml Acetanhydrid 5 dazu. Nach 15 Minuten wird im Vakuum zur Trockene eingedampft. Den Rückstand löst man in 10 ml Methanol und tropft diese Lösung in eine Mischung von 30 ml Äther und 30 ml Petroläther wobei das gewünschte Produkt ausfällt. Ausbeute = 1,43 g, MS: m/e = 615.

10  $^{13}$ C-NMR (CD<sub>3</sub>OD);  $\sigma = 50,14$  (C-1); 49.20 (C-3); 46.88(C-2'); 42.26(C-6') 173.24, 173.13, 172.63 ( $\geq$  c=0)ppm.

#### 3"-N-p-Aminobenzylsisomicin

- 1,3 g des Produktes von Beispiel 4 in 20 ml Dimethylformamid werden mit 2,5 g Silberoxid und 2,2 g p-Nitrobenzylbromid für 1 Stunde bei Raumtemperatur gerührt. Anschließend verdünnt man mit 50 ml Chloroform, rührt kurz mit wenig Holzkohle und filtriert. Das Filtrat wird im Vakuum zur Trockene eingedampft und der Rückstand aus Chloroform mit Petroläther umgefällt. Ausbeute = 1,1 g.
- Tur Reduktion der Nitrogruppe löst man 200 mg des oben erhaltenen Produktes in 2 ml Wasser und gibt nach Zusatz von 0,06 ml Essigsäure 400 mg Eisenpulver dazu. Man erhitzt für 10 Minuten auf 70°C und läßt anschließend noch 1 Stunde bei Raumtemperatur reagieren. Zur Aufarbeitung wird filtriert,
- das Filtrat eingedampft und der Rückstand in 5 ml Methanol und 5 ml Wasser mit Holzkohle entfärbt. Nach Filtrieren der Lösung wird im Vakuum eingedampft. Zur Abspaltung der N-Acetylgruppen erhitzt man den so erhaltenen Rückstand in 2 ml Wasser mit 1 g Bariumhydroxidoctahydrat für 8 Stunden am
- 20 Rückfluß. Man läßt erkalten, fällt die Bariumsalze mit Kohlendioxid und filtriert. Eindampfen des Filtrats und Fällen des erhaltenen Rückstands aus Methanol mit Äther liefert die Titelverbindung.

Ausbeute = 95 mg.

## 2'-N-Acetyl-1,3,3",6'-tetra-N-butoxycarbonyl-sisomicin

175 mg 1,3,3",6'-Tetra-N-butoxycarbonyl-sisomicin werden in 7 ml Methanol gelöst. Diese Lösung versetzt man nacheinander mit 7 ml Aceton sowie 2 ml Acetanhydrid. Nach 2 Stunden wird im Vakuum vom Lösungsmittel befreit und der dabei erhaltene Rückstand in Methanol gelöst. Man fällt das gewünschte Produkt durch Zugabe von überschüssigem Äther und Petroläther.

10 Ausbeute = 170 mg.

 $^{13}$ C-NMR (CD<sub>3</sub>OD/CDCl<sub>3</sub>):  $\sigma = 56.72$  (C-2'); 23.14 und 175.80 (Acetyl) ppm.

#### 2'-N-Acetylsisomicin (Methode 1)

Zur Abspaltung der Butoxycarbonylschutzgruppen löst man 150 mg des nach Beispiel 6 erhaltenen Produktes in 3 ml Aceton und 5 versetzt mit 0,6 ml Bortrifluorid-Diäthyläther-Komplex. Nach 1 Stunde gießt man in eine Mischung von 15 ml Äther und 5 ml Petroläther, wobei das gewünschte Produkt ausfällt. Man entionisiert durch Rühren mit einem basischen Ionenaustauscher (OH Form) in wäßriger Lösung. Das Harz wird abfiltriert und 10 das Filtrat im Vakuum vom Lösungsmittel befreit. Der Rückstand wird in wenig Methanol gelöst und durch Eingießen in überschüssigen Äther gefällt. Ausbeute = 60 mg.

 $^{13}$ C-NMR (D<sub>2</sub>O/Dioxan): S = 56.67 (C-2'); 21.62 und 15 177.01 (Acetyl) ppm.

#### Beispiel 8

## 2'N-Acetylsisomicin (Methode 2)

265 mg (0,25 mmol) 1,3,3",6'-Tetra-N-NPS-Sisomicin und 47 mg Essigsäure-p-nitrophenylester werden in 20 1,25 ml absol. Pyridin 1 Stunde bei Raumtemperatur gerührt, das Lösungsmittel abgedampft, der Rückstand in 5 ml
Dichlormethan aufgenommen und mit 5 ml einer methanolischen
Schwefelwasserstofflösung (bei 0°C gesätt.) sowie 0,7 ml
einer gesätt. (20°) Lösung von HCl in Methanol 1 Minute bei
5 Raumtemperatur geschüttelt, das Reaktionsgemisch eingedampft
und der Rückstand mit 20 ml Wasser digeriert. Das Digerat
wird filtriert, das Filtrat zweimal mit Äther ausgeschüttelt,
die wäßrige Phase über 10 ml basischem Ionenaustauscher
(OH°-Form) filtriert und eingedampft. Der farblose Eindampfrückstand besteht aus dem reinen 2'-N-Acetylsisomicin.

#### Beispiel 9

#### Penta-N-(o-nitrophenylsulfenyl)-sisomicin

13,84 g (20 mmol) Sisomicinsulfat in 100 ml 1 n NaOH und 450 ml frisch destilliertem Dioxan werden mit 38 g (0,20 Mol) 15 o-Nitrophenylsulfenylchlorid in 200 ml Dioxan und mit 260 ml 1n-NaOH versetzt, so daß der pH zwischen 12 und 14 liegt. Der Niederschlag wird abfiltriert, in CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>/H<sub>2</sub>O gelöst, und die CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>-Phase mit Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet.

Das Filtrat wird mit CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> versetzt, die wäßrige Phase verworfen und die organische Phase über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet. Die vereinigten organischen Phasen werden zur Trockne eingedampft und über 250 g Kieselgel (Säulendurchmesser 8 cm) zuerst mit CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>, dann mit CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>/MeOH=97,5/2,5 filtriert. Das Eluat liefert nach dem Abdampfen des Lösungsmittels 22 g (91 %) Penta-N-(o-Nitrophenylsulfenyl)-sisomicin als orangefarbenem Schaum.

13-C-NMR(CDCl<sub>3</sub>):

0 = 124-148 (arom. H);

102.30 (-1"); 99.00 (C-1"),

97.92 (C-4"); 89.05(C-6);

82.33 (C-4); 57.31 (C-1)

56.73 (C-3) ppm.

#### 15 Beispiel 10

## 1,2',3,6'-Tetra-N-(o-nitrophenylsulfenyl)-sisomicin

4,5 g Sisomicin in 10 ml Methanol und 90 ml Dichlormethan werden mit 13 g o-Nitrophenylsulfensäure-p-nitro-phenylester versetzt, das Reaktionsgemisch nach 1 Stunde auf 300 ml Methanol gegossen, der Niederschlag mit 50 ml Dichlormethan digeriert und das unlösliche Produkt (3,6 g) getrocknet. Filtrat und Digerat werden vereinigt und an einer 6 x 15 cm SiO<sub>2</sub>-Säule chromatographiert (Laufmittel: Dichlormethan mit steigendem Methanol-Zusatz, zuletzt 10 % Methanol).

Nach Abdampfen des Lösungsmittels werden aus dem Eluat 3,4 g 1,2',3,6'-Tetra-NPS-sisomicin (Gesamtausbeute 7,0 g = 66 g) und 2,5 g (21 g) Penta-NPS-sisomicin isoliert.

13-C-NMR( 6-6-DMSO): 63.87(C-3"); 146.07, 145.28,145.67,145,11 (jeweils C-1 der arom. Ringe) ppm

#### Beispiel 11

5

#### 10 3"-N-(o-Nitrophenylsulfenyl)-sisomicin

16,0 g (13,2 mmol) Penta-N-NPS-sisomicin in 80 ml absol.

Pyridin werden mit 160 ml Thiophenol versetzt, nach 1 Stunde auf 500 ml Diäthyläther gegossen, der Niederschlag in Dichlormethan/Methanol = 8/2 aufgenommen und über Kieselgel

filtriert (Säule 5,5 x 12 cm, Laufmittel Dichlormethan/

Methanol = 8/2, steigender Zusatz des Laufmittelgemisches

Methanol/Dichlormethan/20 proz. Ammoniak = 4/2/1); die rote Zone liefert nach dem Abdampfen des Lösungsmittels 6,6 g (83 %) 3"-N-o-Nitrophenylsulfenyl-sisomicin als tief
roten Schaum.

13-C-NMR(CD<sub>3</sub>OD):

33.59(CH<sub>3</sub>N); 52.23 (C-1);

51,16 (C-3); 53(C-2')

43.84 (C-6') ppm

2',3,3",6'-Tetra-N-(o-nitrophenylsulfenyl)-sisomicin und 1,2',3",6'-Tetra-N-(o-nitrophenylsulfenyl)-sisomicin

3,0 g (5,0 mmol) 3"-N-NPS-sisomicin in 5 ml Methanol und 45 ml
5 Dichlormethan werden mit 4,4 g (15,0 mmol) o-Nitrophenylsulfensäure-p-nitrophenylester in 85 ml Dichlormethan versetzt, das Reaktionsgemisch sofort zur Trockne eingedampft,
in Dichlormethan aufgenommen und an Kieselgel (Säule 5,5 x 30 cm)
mit 200 ml Dichlormethan, dann mit Dichlormethan/Methanol =

10 chromatographiert. Es werden 500 Fraktionen aufgefangen, wobei
aus den vereinigten Fraktionen 150 bis 250 das 1,2',3",6'Tetra-NPS-sisomicin und aus den Fraktionen 270 bis 500 das
2',3,3",6'-Tetra-NPS-Derivat jeweils als orangefarbener Schaum
erhalten wird.

15 1,2',3",6'-Tetra-NPS-sisomicin

R<sub>F</sub> (CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>/CH<sub>3</sub>OH = 9/1): 0.62 IR(KBr): 1501, 1360, 1,300 (stark); 1587, 1562, 755 (mittel); 1442, 780, 890 (schwach)

2', 3, 3", 6'-Tetra-NPS-sisomicin:

R<sub>F</sub>(CH<sub>2</sub>CH/CH<sub>3</sub>OH = 9/1): 0,42
IR (KBr): 1500, 1358, 1296 (stark); 1586, 1560,

753 (mittel); 1442, 890, 779 (schwach)

#### Beispiel 13

1,3,3",6'-Tetra-N-(o-nitrophenylsulfenyl)-sisomicin

9 g Sisomicin in 20 ml Methanol/180 ml Dichlormethan werden mit 45 g o-Nitrophenylsulfensäure-p-nitrophenylester in 500 ml Dichlormethan versetzt, 10 Stunden bei Raumtemperatur gerührt, auf ein Volumen von 100 ml eingedampft und mit 5 Cyclohexan im Überschuß versetzt. Der Niederschlag (37 g) wird abfiltriert, in 150 ml absol. Pyridin gelöst, das Gemisch mit 200 ml Thiophenol versetzt und nach 1 Stunde auf 500 ml Diäthyläther gegossen. Der Niederschlag wird in Dichlormethan/Methanol = 8/2 aufgenommen und über Kieselgel 10 filtriert (Säule 5,5 x 12 cm, Laufmittel Dichlormethan/ Methanol = 8/2, steigender Zusatz des Laufmittelgemisches Methanol/Dichlormethan/20 proz. Ammoniak = 4/2/1). Die rote Zone wird eingedampft; 1800 mg des entstandenen Schaums werden in 3 ml Mcthanol und 27 ml Dichlormethan gelöst, mit 15 2,7 g o-Nitrophenylsulfensäure-p-nitrophenylester und 100 ml Methanol versetzt, eingedampft und der Rückstand an 100 g Kieselgel mit Dichlormethan/Methanol = 98/2 chromatographiert. Die gelbe Zone liefert nach dem Eindampfen 1,5 g 1,3,3",6'-Tetra-NPS-sisomicin.

 $R_F(CH_2Cl_2/CH_3OH = 9/1) : 0,37$  13-C-NMR(d-6-Dioxan) : 124-147 (arom.C) 146.8 (C-5'); 103.85(C-1"); 102.40 (C-1');88.89 (C-6); 76.48 (C-5) ppm

#### 1-N-Methoxyacetyl-sisomicin

265 mg (0,25 mmol) 2',3,3",6'-Tetra-NPS-sisomicin und 58 mg
Methoxyessigsäure-p-nitrophenylester werden in 1,25 ml

5 absol, Pyridin 1 Stunde bei Raumtemperatur gerührt, das
Lösungsmittel abgedampft, der Rückstand in 5 ml Dichlormethan
aufgenommen und mit 5 ml einer methanolischen Schwefelwasserstofflösung (bei 0° gesätt.) sowie 0,7 ml einer gesätt.
(20°) Lösung von HCl in Methanol 1 Minute bei Raumtemperatur

10 geschüttelt, das Reaktionsgemisch mit einigen Tropfen wäßriger
Ammoniaklösung neutralisiert, eingedampft und der Rückstand
mit 20 ml Wasser digeriert. Das Digerat wird filtriert, das
Filtrat zweimal mit Äther ausgeschüttelt, die wäßrige Phase
über 10 ml basischem Ionenaustauscher (OH°-Form) filtriert

15 und eingedampft. Der farblose Eindampfrückstand besteht aus
dem reinen 1-N-Methoxy-acetyl-sisomicin.

 $R_F(CHCl_3/CH_3OH)$  20 %  $NH_4OH = 2/4/1)$ ; 0.53 IR (KBr): 1650, 1105, 1048, 1000 (stark)

#### Beispiel 15

20 1-N-Acetyl-sisomicin

265 mg (0,25 mmol) 2',3,3",6'-Tetra-NPS-sisomicin werden mit 47 mg Essigsäure-p-nitrophenylester wie für das 1-N-Methoxyacetylsisomicin beschrieben, umgesetzt. Nach Aufarbeitung des Reaktionsansatzes wird ganz analog das reine 1-N-Acetylsisomicin durch Eindampfen des wäßrigen Ionenaustauscher-Eluats erhalten.

13-C-NMR (CD<sub>3</sub>OD): 23.03 (CH<sub>3</sub>CO) 173.94 (C = 0); 51.14 (C - 3), 48.41 10 (C-2'), 150.62 (C - 5') 44.21 (C - 6'), 65.89 (C - 3")

#### Beispiel 16

#### 3-N-Acetylsisomicin

15 265 mg (0,25 mmol) 1,3,3",6'-Tetra-NPS-sisomicin werden mit 47 mg Essigsäure-p-nitrophenylester wie für das 1-N-Acetylsisomicin beschrieben umgesetzt. Nach identischer Aufarbeitung des Ansatzes wird das reine 3-N-Acetylsisomicin als einziges Produkt isoliert.

```
13-C-NMR(CD<sub>3</sub>OD): 23.22 (CH<sub>3</sub>CO), 173.13 (CO);
35.33 (C - 2), 81.23 (C - 4);
48.50 (C - 2'); 148.42 (C - 5')
43.73 (C - 6'), 66.01 (C - 3")
```

#### 3"-N-Acetylsisomicin

265 mg (0,25 mmol) 1,2',3,6'-Tetra-NPS-sisomicin werden mit
47 mg Essigsäure-paranitrophenylester wie für das 1-N-Acetylsisomicin beschrieben umgesetzt. Nach identischer Aufarbeitung des Ansatzes wird das reine 3"-N-Acetylsisomicin als
einziges Produkt isoliert.

13-C-NMR-(D<sub>2</sub>O/d-6-Dioxan);
Rotamerengemisch:

22.37/22.18(CH<sub>3</sub>CO);
177.13/176.76 (CO);
65.67/52.06 (C-3");
21.59/21.36 (C(OH)-CH<sub>3</sub>)
32.97/30.35 (CH<sub>3</sub>N)

#### 15 Beispiel 18

#### 1-N-Formylsisomicin

265 mg des nach Beispiel 12 erhaltenen 2',3,3",6'-Tetra-(N- onitro-phenylsulfenyl)-sisomicin und 44 mg Ameisensäure-p-nitrophenylester werden in 1 ml Pyridin gelöst. Man läßt 1 Stunde

20 bei Raumtemperatur stehen, dampft den Ansatz im Vakuum ein
und nimmt in 2 ml Dichlormethan auf. Die Lösung wird mit
7,5 ml einer methanolischen, bei 0°C-gesättigten H<sub>2</sub>SLösung sowie 0,75 ml einer bei 20°C gesättigten, methanolischen
Chlorwasserstofflösung versetzt und nach 1 Minute mit konz.

- Ammoniaklösung neutralisiert. Man dampft den Ansatz im Vakuum ein, digeriert den Rückstand mit 10 ml Wasser und filtriert. Das Filtrat wird zweimal mit Äther gewaschen, die wäßrige Phase über 12 ml basischen Ionenaustauscher in der OH<sup>O</sup>-Form filtriert und eingedampft.
- 30 Ausbeute: 102 mg 1-N-Formylsisomicin IR(KBr-Preßling):H-C-Bande bei 1663 cm<sup>-1</sup>.

0

# Patentansprüche

1. Verbindung der Formel (I)

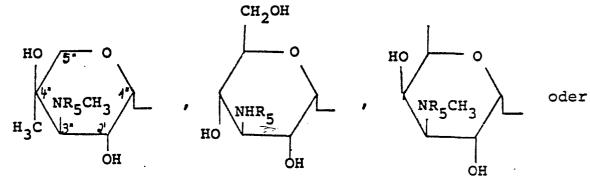
in der X für einen Rest

NHR<sub>2</sub>

NHR2

steht,

Y einen Rest



bezeichnet;

5 und

10

U, V, W für Wasserstoff oder Hydroxy stehen, und

Wasserstoff, Hydroxy oder Amino bedeutet und

R<sub>1</sub>,R<sub>2</sub>,R<sub>3</sub>,R<sub>4</sub>,R<sub>5</sub> - Wasserstoff, einen Rest -SR'oder -CO-A, bezeichnen, mit der Maßgabe, daß ein bis vier der Reste R<sub>1</sub> bis R<sub>5</sub> für Wasserstoff stehen, wobei

P' für Thenyl substituiertes Phenyl, Di- oder Triphenylmethyl steht und

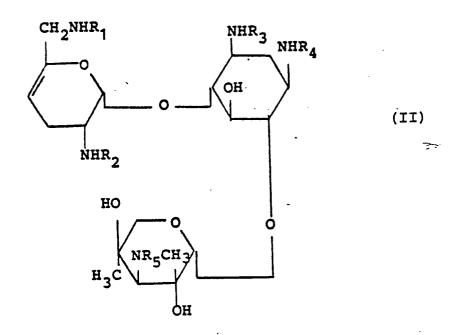
15 eine Gruppe  $(CH_2)_{n1}^{-D}$   $-(CH_2)_{n}^{-B}$  oder -O-C  $(CH_2)_{n2}^{-H}$   $(CH_2)_{n3}^{-H}$ 

bezeichnet, in denen

- B,D für Wasserstoff, Phenyl oder substituiertes Phenyl stehen, und
- n,n<sub>1</sub>,n<sub>2</sub>,n<sub>3</sub> unabhängig voneinander für eine Zahl von O bis 5 stehen,

- 5 2. Verbindungen gemäß Anspruch 1, bei denen R' in der Bedeutung von "substituiertes Phenyl" für einen Phenylrest steht, der durch einen bis drei Substituenten aus der Reihe Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-carbonyl, Phenyl oder 1 bis 5 Halogenatome substituiert ist.
- 3. Verbindungen gemäß den Ansprüchen 1 und 2, bei denen B und D in der Bedeutung von "substituiertes Phenyl" für Phenylreste stehen, die durch eine oder zwei Substituenten aus der Reihe Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, Phenyl oder Halogen substituiert sind.

4. Verbindungen gemäß Anspruch 1-3 der Formel (II) 0000057

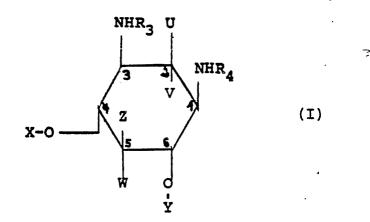


in der

 $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  und  $R_5$  die oben angegebene Bedeutung besitzen.

- 5. 1,2',3,6'-Tetra-N-acetyl-sisomicin.
- 1,2',3,6'-Tetra-N-(o-nitrophenylsulfenyl)-sisomicin.
- 7. 2',3,3",6'-Tetra-N-(o-nitrophenylsulfenyl)-sisomicin.

- 8. 1,2',3",6'-Tetra-N-o-(nitrophenylsulfenyl)-sisomicin.
- 9. 1,3,3",6'-Tetra-N-o-(nitrophenylsulfenyl)-sisomicin.
- 10. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel (I)

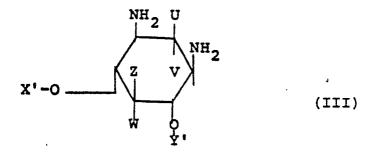


5 in der

¥.

R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub>, U, V, W, X, Y und Z die oben angegebene Bedeutung besitzen,

dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (III)



10 oder deren Säureadditionssalze

in der

U, V, W und Z die oben angegebene Bedeutung besitzen und X' für einen Rest

Le A 18 047

•

in dem

R'<sub>5</sub> die im Vorhergehenden für R<sub>5</sub> angegebene Bedeutung besitzt,

mit etwa 3 bis etwa 4 Äquivalenten einer Verbindung der Formel (IV)

R'-S-G (IV)

in der

5

- R' die oben angegebene Bedeutung besitzt und
- G Halogen oder eine bei Sulfenylierungsreaktion in gebräuchliche Abgangsgruppe, vorzugsweise einen aktivierenden
  Ester bezeichnet, oder mit etwa 3 bis etwa 4 Äquivalenten
  einer Verbindung der Formel (V)

A-CO-G' (V)

in der

- 15 A die oben angegebene Bedeutung besitzt und
- G' Halogen oder eine bei Acylierungsreaktionen gebräuchliche Abgangsgruppe, vorzugsweise einen aktivierenden
  Ester, oder eine Gruppe -O-CO-A- mit der obigen Bedeutung für A bezeichnet in einem inerten Lösungsmittel gegebenenfalls unter Zusatz von Wasser bei
  Temperaturen zwischen etwa -30°C und +50°C vorzugsweise zwischen etwa O°C und etwa +25°C in Gegenwart
  einer Base umsetzt und das Reaktionsprodukt in üblicher Weise aufarbeitet.

11. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Gene 057), in der

 $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$ ,  $R_5$  einen Rest

-CO-A bezeichnen, mit der Maßgabe, daß ein bis vier der Reste  $R_1$  bis  $R_5$  für Wasserstoff stehen, wobei

$$(CH_2) n_1 - D$$

A eine Gruppe  $-O-C-(CH_2) n_2 - D$  bezeichnet,

 $(CH_2) n_3 - D$ 

in der D für Wasserstoff, Phenyl oder substituiertes
Phenyl steht und n<sub>1</sub>, n<sub>2</sub>, n<sub>3</sub> unabhängig voneinander für
eine Zahl von O bis 5 stehen, gemäß Anspruch 14, dadurch
gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (III)
mit einer Verbindung der Formel

in der A die oben angegebene Bedeutung besitzt, umsetzt.



12. Verfahren zur Herstellung von 1-N-Formylsisomicin sowie seiner pharmazeutisch verwendbaren Salze, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel VI

mit etwa 1 bis etwa 5 Mol Formylierungsmittel, vorzugsweise Ameisensäure-p-nitrophenylester, oder Ameisensäureessigsäure-anhydrid, in einem organischen Lösungsmittel
umsetzt, nach beendeter Reaktion die o-Nitrophenylsulfenylschutzgruppen mit einem nucleophilen Reagenz, vorzugsweise Schwefelwasserstofflösung, oder Thiophenol abspaltet und anschließend den Reaktionsansatz auf die
Formylverbindung oder eines ihrer pharmazeutisch verwendbaren Salze hin aufarbeitet.

## EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

0000057

**EP** 78 10 009

000003/				
EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE				KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.²)
Kategorie	Kennzeichnung des Dokumer maßgebilchen Teile	its mit Angabe, soweit erforderlich, der	betrifft Anspruch	<del> </del>
X	LTD.)	51 (KYOWA HAKKOKOGYO e 30 bis Seite 8, en 18,19,20 *	1,2,3, 10,11	C 07 H 15/22 A 61 K 31/70
x	US - A - 3 997 5 HMINARAYAN NAGAB * Seite 7 *	 24 (TATTANAHALLI LAKS- HUSHAN)	1,4	
х	FR - A - 2 240 0 * Seite: 87, Zeite: 87, Ze		1,4	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.²)
þ	•	NTIBIOTICS 81 (1)	1,4,5	C 07 H 15/22 A 61 K 31/70
	1978, Seiten 43- * Seite 50, Zei	54	- , , , , , ,	
		_		
	•			
		-		KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE  X: von besonderer Bedeutung A: technologischer Hintergrund
		`		O: nichtschriftliche Offenbarung P: Zwischenliteratur T: der Erfindung zugrunde
				liegende Theorien oder Grundsätze E: kollidierende Anmeidung D: in der Anmeidung angeführtes
-				Dokument L: aus andern Gründen angeführtes Dokument
Der vorllegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt.			<ul><li>&amp;: Mitglied der gleichen Patent- familie, übereinstimmendes Dokument</li></ul>	
Recherchenort  Den Haag		Abschlußdatum der Recherche 07–09–1978	Prüfer VER	HULST