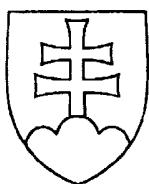


SLOVENSKÁ REPUBLIKA

(19) SK



ÚRAD  
PRIEMYSELNÉHO  
VLASTNÍCTVA  
SLOVENSKEJ REPUBLIKY

PATENTOVÝ SPIS

(11) Číslo dokumentu:

282 451

- (21) Číslo prihlášky: 744-98  
(22) Dátum podania prihlášky: 4. 12. 1996  
(24) Dátum nadobudnutia účinkov patentu: 5. 2. 2002  
Vestník ÚPV SR č.: 2/2002  
(31) Číslo prioritnej prihlášky: 95/14394  
(32) Dátum podania prioritnej prihlášky: 6. 12. 1995  
(33) Krajina alebo regionálna organizácia priority: FR  
(40) Dátum zverejnenia prihlášky: 4. 11. 1998  
Vestník ÚPV SR č.: 11/1998  
(47) Dátum sprístupnenia patentu verejnosti: 31. 12. 2001  
(62) Číslo pôvodnej prihlášky v prípade vylúčenej prihlášky:  
(86) Číslo podania medzinárodnej prihlášky podľa PCT: PCT/FR96/01926  
(87) Číslo zverejnenia medzinárodnej prihlášky podľa PCT: WO97/20836

(13) Druh dokumentu: B6

(51) Int. Cl.<sup>7</sup>:

C07D 319/06  
C07D 405/12

(73) Majiteľ: SANOFI-SYNTHELABO, Paris, FR;

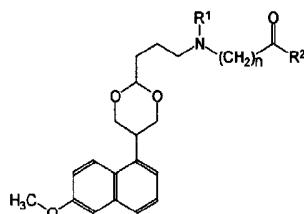
(72) Pôvodca: Dargazanli Ghad, L'Hay-les-Roses, FR;  
Evanno Yannick, Bullion, FR;  
Frost Jonathan, Wissous, FR;  
Lardenois Patrick, Bourg-La-Reine, FR;  
Sevrin Mireille, Paris, FR;  
George Pascal, Saint-Arnoult-en-Yvelines, FR;

(74) Zástupca: Čechvalová Dagmar, Bratislava, SK;

(54) Názov: 5-Naftalen-1-yl-1,3-dioxánové deriváty, spôsob ich prípravy a liečivo s ich obsahom

(57) Anotácia:

Zlúčeniny všeobecného vzorca (I), kde R<sup>1</sup> je atóm vodíka alebo alkylová skupina obsahujúca 1 až 4 atómy uhlíka, cykloalkylmetylová skupina obsahujúca v cykloalkylovej časti 3 až 6 atómov uhlíka alebo fenyloalkylmetylová skupina obsahujúca v alkylovej časti 1 až 3 atómy uhlíka, ktorá je prípadne substituovaná na fenylovom kruhu jedným alebo viacerými atómami alebo skupinami, medzi ktoré patria atóm halogénu a metylová skupina, trifluormetylová skupina, metoxyskupina a kyanoskupina, R<sup>2</sup> je hydroxyskupina alebo alkoxykskupina obsahujúca 1 až 4 atómy uhlíka alebo skupina všeobecného vzorca NR<sup>3</sup>R<sup>4</sup>, v ktorej R<sup>3</sup> a R<sup>4</sup> sú nezávisle od seba atóm vodíka, priama alebo prípadne rozvetvená alkylová skupina obsahujúca 1 až 4 atómy uhlíka, cykloalkylmetylová skupina obsahujúca 3 až 6 atómov uhlíka, cykloalkylmetylová skupina obsahujúca v cykloalkylovej časti 3 až 6 atómov uhlíka, fenylová skupina, fenylmetylová skupina alebo pyridylová skupina, alebo alternatívne R<sup>3</sup> a R<sup>4</sup> tvoria spoločne s atómom dusíka, ktorý je k nim viazaný, pyrolidínový kruh alebo piperidínový kruh, a n je číslo, ktoré má hodnotu 1, 2 alebo 3; spôsob ich prípravy a farmaceutický prostriedok s ich obsahom.



(I)

## Oblast' techniky

Predkladaný vynález sa týka 5-naftalen-1-yl-1,3-dioxánových derivátov, spôsobu ich prípravy a farmaceutických prostriedkov, ktoré ich obsahujú.

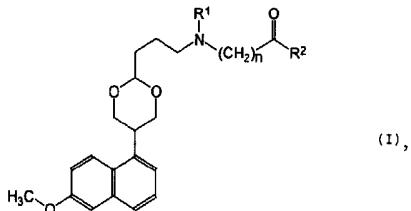
## Doterajší stav techniky

Dokument EP 461958 opisuje 2-aminoalkyl-5-arylalkyl-1,3-dioxánové deriváty a ich terapeutické použitie.

Zlúčeniny podľa vynálezu sa líšia od zlúčenína v uvedenom dokumente prítomnosťou skupiny  $(CH_2)_n-CO-R^2$ , kde n je číslo iné ako 0. Okrem toho majú zlúčeniny podľa vynálezu lepšie neuroprotektívne vlastnosti ako známe zlúčeniny.

## Podstata vynálezu

Predkladaný vynález sa týka zlúčenína všeobecného vzorca (I)



kde

R<sup>1</sup> je atóm vodíka alebo alkylová skupina obsahujúca 1 až 4 atómy uhlíka, cykloalkylmetylová skupina obsahujúca v cykloalkylovej časti 3 až 6 atómov uhlíka alebo fenyalkylmetylová skupina obsahujúca v alkylovej časti 1 až 3 atómy uhlíka, ktorá je prípadne substituovaná na fenylovom kruhu jedným alebo viacerými atómami alebo skupinami, medzi ktoré patria atóm halogénu a metylová skupina, trifluormetylometylová skupina, metoxyskupina a kyanoskupina, R<sup>2</sup> je hydroxyskupina alebo alkoxyskupina obsahujúca 1 až 4 atómy uhlíka alebo skupina všeobecného vzorca NR<sup>3</sup>R<sup>4</sup>, v ktorej

R<sup>3</sup> a R<sup>4</sup> sú nezávisle od seba atóm vodíka, priama alebo prípadne rozvetvená alkylová skupina obsahujúca 1 až 4 atómy uhlíka,

cykloalkylková skupina obsahujúca 3 až 6 atómov uhlíka, cykloalkylmetylová skupina obsahujúca v cykloalkylovej časti 3 až 6 atómov uhlíka, fenylová skupina, fenylmetylometylová skupina alebo pyridylová skupina, alebo alternatívne R<sup>3</sup> a R<sup>4</sup> tvoria spoločne s atómom dusíka, ktorý je k nim viazaný, pyrrolidínový kruh alebo piperidínový kruh, a n je číslo, ktoré má hodnotu 1, 2 alebo 3.

Zlúčeniny podľa predkladaného vynálezu môžu existovať vo forme cis- alebo trans-stereoizomérov alebo vo forme zmesi takýchto izomérov; môžu existovať aj vo forme voľných báz alebo solí s kyselinami.

Výhodnými zlúčeninami všeobecného vzorca (I) sú tie, v ktorých

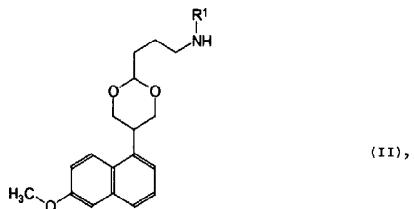
R<sup>1</sup> je metylová skupina, etylová skupina alebo fenylmetylometylová skupina prípadne substituovaná na fenylovom kruhu, R<sup>2</sup> je aminoskupina alebo alkylaminoskupina obsahujúca 1 až 4 atómy uhlíka, a n má hodnotu 1, ďalej je obzvlášť výhodná zlúčenina, v ktorej

R<sup>1</sup> je fenylmetylometylová skupina,

R<sup>2</sup> je aminoskupina.

Zlúčeniny podľa predkladaného vynálezu možno prípraviť mnohými spôsobmi.

V súlade s prvým variantom amín všeobecného vzorca (II)



kde R<sup>1</sup> je atóm vodíka alebo alkylová skupina, môže reagovať s ω-halogenalkanoátom všeobecného vzorca (III)



kde Z je atóm chlóru alebo atóm brómu a n je definované skôr; takto sa získava zlúčenina všeobecného vzorca (I), v ktorom R<sup>1</sup> je atóm vodíka alebo alkylová skupina a R<sup>2</sup> je etoxyskupina. Ak je to nutné, takto získaná zlúčenina sa môže následne zmydelniť a previesť na zodpovedajúcu kyselinu alebo sa môže alternatívne podrobiť reakcii s amínom všeobecného vzorca HNR<sup>3</sup>R<sup>4</sup>, v ktorom R<sup>3</sup> a R<sup>4</sup> sú už definované, a previesť na amid. Podmienky na tieto reakcie sú štandardné a odborníkom v tejto oblasti dobre známe.

V súlade s druhým variantom sa môžu amidy všeobecného vzorca (I), v ktorom R<sup>1</sup> je atóm vodíka alebo alkylová skupina, získať reakciu amínu všeobecného vzorca (II) priamo s ω-halogenalkánamidom všeobecného vzorca (IV)



v ktorom X je atóm chlóru alebo atóm brómu a R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> a n sú definované. Podmienky na túto reakciu sú odborníkom v tejto oblasti dobre známe.

V súlade s tretím variantom sa môžu amidy všeobecného vzorca (I), v ktorom R<sup>1</sup> je atóm vodíka alebo alkylová skupina a n má hodnotu 2, pripraviť reakciu amínu všeobecného vzorca (II) s propénamidom všeobecného vzorca (V)



v ktorom R<sup>3</sup> a R<sup>4</sup> sú už definované. Podmienky tejto Michaelovej reakcie sú známe.

Konečne v súlade so štvrtým variantom sa môže zlúčenina všeobecného vzorca (I), v ktorom R<sup>1</sup> nie je atóm vodíka, pripraviť alkylaciou zodpovedajúcej zlúčeniny, v ktorej R<sup>1</sup> je atóm vodíka, v polárnom aprotickom rozpúšťadle, napríklad v acetonitrile, v prítomnosti bázy, napríklad uhlíčitanu draselného.

Východiskové amíny všeobecného vzorca (II), v ktorom R<sup>1</sup> je alkylová skupina, sa môžu pripraviť redukciou zodpovedajúcich alkánamidov, opísaných v patentovej prihláške EP 461 958; východiskové amíny všeobecného vzorca (II), v ktorých R<sup>1</sup> je atóm vodíka, sa môžu získať reakciou 2-(6-metoxynaftalen-1-yl)propán-1,3-diolu so 4,4-dietoxybutánamínom, ktorá sa tiež opisuje v uvedenej patentovej prihláške.

Východiskové zlúčeniny všeobecných vzorcov (III), (IV) a (V) sú komerčne dostupné alebo sa môžu pripraviť pomocou známych postupov.

Príklady, ktoré nasledujú, ilustrujú prípravu niektorých zlúčenína podľa predkladaného vynálezu. Štruktúra získané

ných zlúčenín sa potvrdila na základe elementárnych mikroanalýz a IČ a NMR spektier.

Císla uvedené v zátvorkách za názvom zlúčeniny zodpovedajú číslam v prvom stĺpci tabuľky 1 ivedenej ďalej.

V názvoch zlúčenín tvorí pomlčka „\_“ súčasť názvu a podčiarknutie „\_“ má význam iba rozdeľovacej pomlčky; ak nie je riadok rozdelený, môže sa odstrániť a nemusí sa nahradíť ani normálnou pomlčkou ani medzerou.

### Príklady uskutočnenia vynálezu

#### Príklad 1 (zlúčenina číslo 1)

2-(3-[5-(6-Metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl)-amino)-acetamid

##### 1.1. Hydrochlorid 5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxán-2-propánamínu

7,56 g (32,5 mmol) 2-(6-metoxynaftalen-1-yl)propán-1,3-diolu, 6,8 g (42,1 mmol) 4,4-dietoxybutánamínu a 70 ml roztoku chlorovodíka v éteri sa predloží do 1 l banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 300 ml toluénu a zmes sa zohrieva na teplotu varu počas 2 hodín.

Zmes sa ochladí a vylúčená zrazenina sa odfiltruje a premyje éterom.

Získá sa 10,2 g surového hydrochloridu vo forme béžovosťriebenej tuhej látky.

Teplota topenia: 224 - 226 °C.

##### 1.2. 2-(3-[5-(6-Metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl)-amino)acetamid

1,2 g (4 mmol) 5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxán-2-propánamínu, 0,8 g (5,8 mmol) uhličitanu draselného a 0,4 g (4,2 mmol) chlóracetamu sa predloží do 100 ml banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 30 ml acetonitru a zmes sa zohrieva na teplotu 80 °C počas 3 hodín.

Zmes sa ochladí, pridá sa 50 ml vody a extrahuje sa dvakrát 50 ml etylacetátu. Organická vrstva sa premyje vodou a vysuší sa nad bezvodým síranom horečnatým, rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku a zvyšok sa prečistí pomocou kolónovej chromatografie na silikagéli, pričom sa ako eluent použije zmes dichlórmetánu a metanolu v pomeri 95 : 5.

Získá sa 0,4 g (1,1 mmol) produktu vo forme bielej tuhej látky, ktorý sa prekryštalizuje z etanolu.

Teplota topenia: 148 - 150 °C.

#### Príklad 2 (zlúčenina číslo 6)

2-(Etyl{3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)-acetamid

##### 2.1. Hydrochlorid N-etyl-5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxán-2-propánamínu

Suspenzia 10 g (29,1 mmol) N-{3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}acetamidu v 75 ml tetrahydrofuranu sa pridá do 500 ml banky s okrúhlym dnom obsahujúcej suspenziu 1,66 g (43,6 mmol) litiumalumínumhydridu v 50 ml tetrahydrofuranu zohriatu na teplotu varu a zmes sa mieša pri tejto teplote počas 3 hodín.

Zmes sa ochladí a hydrolyzuje sa pridaním 10,5 ml 1 N roztoku vínantu draselného. Po 12-hodinovom miešaní sa tuhá látka odfiltruje, premyje sa tetrahydrofuranom a filtrát sa odparí pri zniženom tlaku dosucha.

Získá sa 10,27 g produktu vo forme oleja, z ktorého sa 0,5 g prevedie z etanolu na hydrochlorid.

Teplota topenia: 165 °C (za rozkladu).

#### 2.2.2-(Etyl{3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)acetamid

3 g (8,2 mmol) hydrochloridu N-etyl-5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxán-2-propánamínu, 5,6 g (40,5 mmol) uhličitanu draselného a 0,9 g chlóracetamu sa pridá do 100 ml banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 40 ml N,N-dimetylformamidu a zmes sa zohrieva na teplotu 80 °C počas 4 hodín.

Zmes sa nechá ochladit', pridá sa 70 ml vody a extrahuje sa dvakrát 100 ml etylacetátu. Organická vrstva sa premyje vodou, vysuší sa nad bezvodým síranom horečnatým, rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku a zvyšok sa prečistí pomocou kolónovej chromatografie na silikagéli, pričom sa ako eluent použije zmes dichlórmetánu a metanolu v pomeri 98 : 2.

Získá sa 2,6 g (6,7 mmol) produktu vo forme bielej tuhej látky, ktorý sa prekryštalizuje zo zmesi diizopropyléteru a dichlórmetánu.

Teplota topenia: 120 - 121 °C.

#### Príklad 3 (zlúčenina číslo 10)

(E)-2-Buténdiát 2-(etyl{3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)-N-pyrid-2-ylacetamidu (1 : 1)

1,4 g (4,24 mmol) N-etyl-5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxán-2-propánamínu, 0,6 g (4,3 mmol) uhličitanu draselného a 0,72 g (4,2 mmol) 2-chlór-N-pyrid-2-ylacetamu sa predloží do 100 ml banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 25 ml acetonitru a zmes sa mieša pri teplote 25 °C počas 12 hodín.

Pridá sa 50 ml vody a vzniknutá zmes sa extrahuje dvakrát 50 ml etylacetátu. Organická vrstva sa premyje vodou, vysuší sa nad bezvodým síranom horečnatým a prefiltruje sa a rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku. Zvyšok sa prečistí pomocou kolónovej chromatografie na silikagéli, pričom sa ako eluent použije zmes petroléteru a etylacetátu v pomeri 70 : 30. Získá sa 1,46 g (3,15 mmol) produktu, ktorý sa prekryštalizuje vo forme fumarátu z dizopropyléteru.

Teplota topenia: 60 - 67 °C.

#### Príklad 4 (zlúčenina číslo 17)

Etándioát 2-(etyl{3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)propánamidu (1 : 1)

1,3 g (4 mmol) N-etyl-5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxán-2-propánamínu a 0,43 g (6 mmol) akrylamidu sa predloží do 100 ml banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 20 ml acetonitru a zmes sa zohrieva na teplotu varu počas 8 hodín. Potom sa pridá ďalších 0,3 g (4 mmol) akrylamidu a zmes sa zohrieva na teplotu varu počas ďalších 8 hodín.

Zmes sa ochladí, odparí sa dosucha pri zniženom tlaku, k zvyšku sa pridá 50 ml vody a extrahuje sa dvakrát 50 ml etylacetátu. Organická vrstva sa premyje vodou, vysuší sa nad síranom horečnatým, prefiltruje sa a rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku. Zvyšok sa prečistí pomocou kolónovej chromatografie na silikagéli, pričom sa ako eluent použije zmes dichlórmetánu a metanolu v pomeri 7 : 3.

Získá sa 0,98 g zlúčeniny, ktorá sa prekryštalizuje vo forme oxalátu z 2-propanolu.

Teplota topenia: 125 °C (za rozkladu).

#### Príklad 5 (zlúčenina vzorca 7)

Etándioát 2-(etyl{3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)-N-metylacetamidu (1 : 1)

5.1. Etyl 2-(etyl{3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)acetát

1,4 g (4,24 mmol) N-etyl-5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxán-2-propánamínu, 1,75 g (12,7 mmol) uhličitanu draselného a 0,5 ml (4,45 mmol) etylbromoacetátu sa predloží do 100 ml banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 21 ml acetonitrilu a zmes sa zohrieva na teplotu varu počas 2 hodín.

Zmes sa ochladí, odparí sa dosucha pri zniženom tlaku, k zvyšku sa pridá 50 ml vody a extrahuje sa dvakrát 50 ml etylacetátu. Organická vrstva sa premyje vodou, vysuší sa nad síranom horečnatým, prefiltuje sa a rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku. Zvyšok sa prečistí pomocou kolónovej chromatografie na silikagéli, pričom sa ako eluent použije zmes dichlórmetylu a metanolu v pomere 99 : 1. Získa sa 1,17 g (3 mmol) zlúčeniny vo forme bezfarebného oleja, z ktorého sa zvyčajným spôsobom pripraví oxalát.

Teplota topenia: 124 - 127 °C.

#### 5.2. Etándioát 2-(etyl{3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)-N-metylacetamidu (1 : 1)

1,15 g (3 mmol) etyl 2-(etyl{3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)acetátu sa predloží do 250 ml reaktora obsahujúceho 11 ml 33 % roztoku metylamínu v etanole a po uzavretí reaktora sa zmes mieša pri teplote 50 °C počas 5 dní.

Zmes sa ochladí, odparí sa dosucha, k zvyšku sa pridá 50 ml vody a extrahuje sa dvakrát etylacetátom. Organická vrstva sa premyje vodou, vysuší sa nad síranom sodným, prefiltuje sa a rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku.

Získa sa 1,16 g (2,89 mmol) zlúčeniny vo forme žltého oleja, ktorý sa prekryštalizuje vo forme oxalátu z 2-propanolu.

Teplota topenia: 140 °C (za rozkladu).

#### Príklad 6 (zlúčenina číslo 18)

#### Etyl 4-(etyl{3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}-amino)butanoát

7,31 g (20 mmol) hydrochloridu N-etyl-5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxán-2-propánamínu, 2,76 g (20 mmol) uhličitanu draselného a 3,9 g (20 mmol) etylbromobutanoátu sa predloží do 100 ml banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 50 ml N,N-dimetylformamidu a zmes sa zohrieva na teplotu 80 °C počas 7 hodín.

Zmes sa nechá ochladí a odparí sa dosucha, k zvyšku sa pridá 70 ml vody a extrahuje sa dvakrát 100 ml etylacetátu. Organická vrstva sa premyje vodou, vysuší sa nad síranom horečnatým, prefiltuje sa a rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku. Zvyšok sa prečistí pomocou kolónovej chromatografie na silikagéli, pričom sa ako eluent použije zmes dichlórmetylu a metanolu v pomere 98 : 2.

Získa sa 6,1 g (13,7 mmol) olejovitej zlúčeniny, ktorý sa prekryštalizuje vo forme oxalátu z etylacetátu.

Teplota topenia: 132 - 135 °C.

#### Príklad 7 (zlúčenina číslo 15)

#### Hydrochlorid 2-[(fenylmetyl){3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino]acetamidu

0,5 g (1,39 mmol) 2-({3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)acetamidu, 0,29 g (2,1 mmol) uhličitanu draselného a 0,18 ml (1,5 mmol) benzylbromidu sa predloží do 25 ml banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 8 ml acetonitrilu a zmes sa zohrieva na teplotu varu počas 2 hodín.

Zmes sa nechá ochladí, pridá sa 15 ml vody a extrahuje sa dvakrát 15 ml etylacetátu. Organická vrstva sa premyje vodou, vysuší sa nad síranom horečnatým, prefiltuje sa a rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku. Zvyšok sa

prečistí pomocou kolónovej chromatografie na silikagéli, pričom sa ako eluent použije zmes dichlórmetylu a metanolu v pomere 98 : 2.

Získa sa 0,24 g (0,53 mmol) produktu vo forme oleja, ktorý sa prekryštalizuje vo forme hydrochloridu z diizopropyléteru.

Teplota topenia: 218 - 220 °C.

#### Príklad 8 (zlúčenina číslo 21)

#### Etándioát 2-(etyl{3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)-N-(1-metyletyl)acetamidu (1 : 1)

0,23 ml (2,73 mmol) 1-metyletylamínu, 0,38 ml (2,73 mmol) trietylamínu a roztok 0,22 ml (2,73 mmol) chlóracetylchloridu sa v inertnej atmosfére predloží do 250 ml banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 20 ml dioxánu a zmes sa mieša počas 15 hodín.

Pridá sa 30 ml vody, 1 g (7,23 mmol) uhličitanu draselného a nakoniec 1 g (2,73 mmol) hydrochloridu N-etyl-5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxán-2-propánamínu a zmes sa zohrieva na teplotu 80 °C počas 7 hodín.

Zmes sa ochladí, pridá sa 80 ml vody a extrahuje sa dvakrát 50 ml etylacetátu. Organická vrstva sa premyje vodou, vysuší sa nad síranom horečnatým, prefiltuje sa a rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku. Zvyšok sa prečistí pomocou kolónovej chromatografie na silikagéli, pričom sa ako eluent použije zmes dichlórmetylu a metanolu v pomere 95 : 5.

Získa sa 0,8 (1,86 mmol) produktu vo forme bezfarebného oleja, ktorý sa prevedie na oxalát zvyčajným spôsobom.

Teplota topenia: 130 - 131 °C.

#### Príklad 9 (zlúčenina číslo 37)

#### Hydrochlorid 2-[(2-fluórfenyl)metyl]{3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino]acetamidu (1 : 1)

1 g (2,79 mmol) 2-({3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)acetamidu, 0,8 g (5,78 mmol) uhličitanu draselného a 0,5 ml (4,2 mmol) 1-(chlórmetyl)-2-fluórbenzénu sa predloží do banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 20 ml acetonitrilu a zmes sa zohrieva na teplotu varu počas 6 hodín.

Zmes sa ochladí, pridá sa 30 ml vody a extrahuje sa 20 ml etylacetátu. Organická vrstva sa premyje vodou, vysuší sa nad síranom horečnatým, prefiltuje sa a rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku. Zvyšok sa prečistí pomocou kolónovej chromatografie na silikagéli, pričom ako eluent sa použije zmes dichlórmetylu a metanolu v pomere 98 : 2.

Získa sa 0,34 g (0,73 mmol) produktu vo forme bezfarebného oleja, ktorý sa prekryštalizuje vo forme hydrochloridu z 2-propanolu.

Teplota topenia: 200 - 202 °C.

#### Príklad 10 (zlúčenina číslo 30)

#### (E)-2-buténdioát 2-[(cyklopropylmetyl){3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino]acetamidu

1 g (2,79 mmol) 2-({3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)acetamidu, 0,8 g (5,78 mmol) uhličitanu draselného, 0,38 g (4,2 mmol) (chlórmetyl)cyklopropánu a katalytické množstvo jodidu sodného sa predloží do 250 ml banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 15 ml N,N-dimetylformamidu a zmes sa zohrieva na teplotu 100 °C počas 20 hodín.

Zmes sa nechá ochladí, rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku, zvyšok sa prevedie do dichlórmetylu, nerozpusťný podiel sa odfiltruje a filtrát sa odparí dosucha. Zvyšok sa prečistí pomocou kolónovej chromatografie na silikagéli.

kagéli, pričom sa ako eluent použije zmes dichlórmetánu a metanolu v pomere 90 : 10.

Získava sa 0,60 g (1,45 mmol) produktu vo forme bezfarebného oleja, ktorý sa prekryštalizuje vo forme fumarátu z 2-propanolu.

Teplota topenia: 149 - 150 °C.

#### Príklad 11 (zlúčenina číslo 41)

Etyl 2-[(fenylmetyl){3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino]acetát

##### 11.1. Etyl 2-({3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]-propyl}amino)acetát

6,64 g (22 mmol) 5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxán-2-propánaminu, 3 g (22 mmol) uhličitanu draselného a 3,54 ml (33 mmol) etylchloroacetátu sa pridá do 250 ml banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 110 ml N,N-dimetylformamidu a zmes sa zohrieva na teplotu 80 °C počas 20 minút.

Zmes sa ochladí, rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku, k zvyšku sa pridá 50 ml vody a extrahuje sa dvakrát etylacetátom. Organická vrstva sa premyje vodou, vysuší nad síranom horečnatým, prefiltuje sa a odparí sa dosucha pri zniženom tlaku. Zvyšok sa prečistí pomocou kolónovej chromatografie na silikagéli, pričom sa ako eluent použije zmes dichlórmetánu a metanolu v pomere 98 : 2.

Získava sa 3,52 g (9,08 mmol) produktu vo forme bezfarebného oleja, ktorý sa použije v nasledovnom stupni bez ďalšieho čistenia.

##### 11.2. Etyl 2-[(fenylmetyl){3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino]acetát

3,52 g (9,08 mmol) etyl 2-({3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino)acetátu, 1,2 g uhličitanu draselného a 1,05 ml (9,12 mmol) (chlórmetyl)benzénu sa predloží do 250 ml banky s okrúhlym dnom obsahujúcej 45 ml acetonitruľu a zmes sa zohrieva na teplotu 80 °C počas 6 hodín.

Zmes sa ochladí, odparí sa pri zniženom tlaku dosucha, k zvyšku sa pridá 50 ml vody a extrahuje sa dvakrát 50 ml etylacetátu. Organická vrstva sa premyje vodou, vysuší sa nad síranom horečnatým, prefiltuje sa a rozpúšťadlo sa odparí pri zniženom tlaku.

Získava sa 3,7 g produktu vo forme oleja, z ktorého sa 1 g prečistí pomocou kolónovej chromatografie na silikagéli, pričom sa ako eluent použije zmes dichlórmetánu a metanolu v pomere 99 : 1.

Získava sa 0,5 g (2,09 mmol) produktu vo forme bezfarebného oleja, ktorý sa prekryštalizuje z diizopropyléteru.

Teplota topenia: 58 - 60 °C.

#### Príklad 12 (zlúčenina číslo 39)

Hydrochlorid 2-[(fenylmetyl){3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino]-N-metylacetamidu (1 : 1)

1 g (2,15 mmol) etyl 2-[(fenylmetyl){3-[5-(6-metoxynaftalen-1-yl)-1,3-dioxan-2-yl]propyl}amino]acetátu sa predloží do 250 ml reaktora obsahujúceho 8 ml 33 % roztoku metylamínu v etanole a po jeho uzavretí sa zmes zohrieva na teplotu 50 °C počas 5 dní.

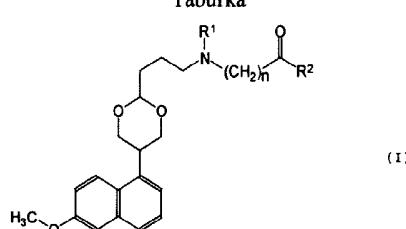
Zmes sa nechá ochladíť, odparí sa pri zniženom tlaku dosucha, k zvyšku sa pridá 50 ml vody a extrahuje sa dvakrát 50 ml etylacetátu. Organická vrstva sa premyje vodou, vysuší sa nad síranom horečnatým, prefiltuje sa a rozpúšťadlo sa odparí do sucha pri zniženom tlaku. Získaný produkt sa prečistí pomocou kolónovej chromatografie na kolónu silikagélu, pričom sa ako eluent použije zmes dichlórmetánu a metanolu v pomere 98 : 2.

Získava sa 0,51 g (1,1 mmol) zlúčeniny vo forme bezfarebného oleja, ktorý sa prekryštalizuje vo forme hydrochloridu z diizopropyléteru.

Teplota topenia: 98 - 100 °C.

Nasledujúca tabuľka ilustruje chemické štruktúry a fyzikálne vlastnosti niektorých zlúčeníň podľa predkladaného vynálezu.

Tabuľka



Č. zl.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	n	Soř	T. t. [°C] <sub>20</sub> alebo n <sub>D</sub> <sup>20</sup>
1	H	NH <sub>2</sub>	1	-	148 - 150
2	CH <sub>3</sub>	OCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	1	ox. (1 : 1)	127 - 128
3	CH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub>	1	-	146 - 147
4	CH <sub>3</sub>	NHCH <sub>3</sub>	1	- ox. (1 : 1)	106 - 107 169 - 170
5	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	OCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	1	ox. (1 : 1)	124 - 127
6	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub>	1	-	120 - 121
7	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NHCH <sub>3</sub>	1	ox. (1 : 1)	140 (rozkl.)
8	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NHC <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	1	ox. (1 : 1) fum. (1 : 1)	168 - 169 70 - 72
9	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NHCH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	1	ox. (1 : 1)	145 - 146
10	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NH-2-NC <sub>5</sub> H <sub>4</sub>	1	fum. (1 : 1)	60 - 67
11	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NHC <sub>6</sub> H <sub>11</sub>	1	-	102 - 103

Č. zl.	R <sup>1</sup>	R <sup>2</sup>	n	Solf	T. t. [°C] alebo n <sub>D</sub> <sup>20</sup>
12	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NC <sub>5</sub> H <sub>10</sub>	1	-	n <sub>D</sub> <sup>20</sup> = 1,571
13	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NC <sub>4</sub> H <sub>8</sub>	1	-	n <sub>D</sub> <sup>20</sup> = 1,573
14	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NHCH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	1	ox. (1 : 1)	136 - 137
15	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	NH <sub>2</sub>	1	HCl (1 : 1)	218 - 220
16	H	NH <sub>2</sub>	2	-	122 (rozkl.)
17	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub>	2	ox. (1 : 1)	125 (rozkl.)
18	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	OCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	3	ox. (1 : 1)	132 - 135
19	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub>	3	-	89 - 90
20	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NHCH <sub>3</sub>	3	-	n <sub>D</sub> <sup>20</sup> = 1,571
21	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NHCH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	1	ox. (1 : 1)	130 - 131
22	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	NHCH <sub>2</sub> C <sub>3</sub> H <sub>5</sub>	1	ox. (1 : 1)	126 - 127
23	CH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub>	2	ox. (1 : 1)	137 (rozkl.)
24	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	OH	3	-	50 - 60
25	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -4-CH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub>	1	HCl (1 : 1)	194 (rozkl.)
26	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -3-CH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub>	1	-	132 - 133
27	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -4-OCH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub>	1	HCl (1,1 : 1)	160 (rozkl.)
28	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -3-Cl	NH <sub>2</sub>	1	HCl (1 : 1)	178 (rozkl.)
29	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -4-Br	NH <sub>2</sub>	1	HCl (1,2 : 1)	189 - 191
30	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	NH <sub>2</sub>	1	fum. (1 : 1)	149 - 150
31	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -3-CF <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub>	1	fum. (1 : 1)	168 - 169
32	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -4-Cl	NH <sub>2</sub>	1	HCl (1,1 : 1)	160 - 162
33	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>11</sub>	NH <sub>2</sub>	1	HCl (1 : 1)	163 - 165
34	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -2-Cl	NH <sub>2</sub>	1	-	117 - 118
35	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -3-OCH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub>	1	-	107 - 108
36	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -3-F	NH <sub>2</sub>	1	HCl (1 : 1)	160 - 162
37	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -2-F	NH <sub>2</sub>	1	HCl (1 : 1)	200 - 202
38	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	NH <sub>2</sub>	1	HCl (1 : 1)	55 (rozkl.)
39	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	NHCH <sub>3</sub>	1	HCl (1 : 1)	98 - 100
40	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -2-CH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub>	1	HCl (0,7 : 1)	187 - 189
41	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	OCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	1	-	58 - 60
42	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -4-F	NH <sub>2</sub>	1	HCl (1 : 1)	138 - 140
43	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	NHCH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	1	HCl (1 : 1)	70 - 72
44	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -2-OCH <sub>3</sub>	NH <sub>2</sub>	1	fum. (1 : 1)	173 - 174
45	(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	NH <sub>2</sub>	1	HCl (1,1 : 1)	150 (rozkl.)
46	CH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>4</sub> -3-CN	NH <sub>2</sub>	1	fum. (1,1 : 1)	163 - 165

V stípcach „R<sup>1</sup>“ a „R<sup>2</sup>“ znamená C<sub>3</sub>H<sub>5</sub> cyklopropylovú skupinu, C<sub>6</sub>H<sub>11</sub> znamená cyklohexylovú skupinu, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub> je fenylová skupina, C<sub>6</sub>H<sub>4</sub>-p-Y je fenylová skupina nesúca substituent Y v polohe para, 2-NC<sub>5</sub>H<sub>4</sub> je 2-pyridylová skupina, NC<sub>4</sub>H<sub>8</sub> je 1-pyrolidinylová skupina a NC<sub>5</sub>H<sub>10</sub> je 1-piperidylová skupina.

V stĺpci „sol“ znamená značka „“ zlúčeninu vo forme bázy, „ox“ znamená oxalát (alebo etándioát), „fum.“ znamená fumarát (alebo (E)-2-buténdioát) a „HCl“ znamená hydrochloríd; molárny pomer kyselina : báza sa uvádzá v zátvorke.

V poslednom stĺpci sa uvádzajú teplota topenia [°C] alebo index lomu n<sub>D</sub><sup>20</sup>; „(rozkl.)“ znamená teplotu topenia za rozkladu.

Všetky zlúčeniny sú *trans*-stereoizoméri (¹H-NMR) okrem zlúčeniny 24, ktorá je zmesou *cis*- a *trans*-stereoizomérov s prevahou *trans*-stereoizoméru.

Zlúčeniny podľa predkladaného vynálezu sa podrobili farmakologickým testom, ktoré demonštrujú ich hodnotu ako terapeutických látok.

Neuroprotektívna aktivita vzhľadom na fokálnu ischémiu u potkanov

Neuroprotektívna aktivita zlúčenína podľa predkladaného vynálezu sa demonštrovala na modeli permanentnej fo-

kálnej ischémie spôsobenej intraluminálnym uzavretím strednej mozgovej tepny u potkanov podobným spôsobom, ako sa opisuje v práci Stroke, 20, 84 - 91 (1989).

Za anestézie metohexitalom sodným sa podvazala pterigopalatínna tepna, krčná tepna a ľavý vývod krčnej tepny a dovnútra krčnej tepny sa zaviedla nylonová niť s dĺžkou asi 18 mm, čo zodpovedá vzdialenosť medzi vnútornou krčnou tepnou a strednou mozgovou tepnou.

Testovaná zlúčenina sa podávala po vnútrožilovom uzavretí.

24 hodín po uzavretí mozgovej tepny sa zvieratá usmrtili a vybrali sa im mozog.

V časti odumretého mozgového tkaniva sa zmeral povrch odumretého tkaniva na šiestich vencovitých rezoch potretých 2,3,5-trifenyltetrazólium chloridom. Zlúčenina číslo 6 a zlúčenina číslo 15 z predošej tabuľky výrazne zníži objem odumretého tkaniva približne z 31 % a 50 %, v uvedenom prípade, pri dávke 3 mg/kg podávanej vnútrožilne v čase 10 minút, 1,5 hodiny, 3 hodiny a 6 hodín po uzavretí.

Aktivita proti silovému krču spôsobenému u myší pomocou supramaximálneho elektrického šoku

Postup na uskutočnenie tohto testu sa uvádzá v knihe E. A. Swinyard a J. H. Woodhead, „Antiepileptic Drugs“, Raven Press, New York 1982, str. 111 - 126.

10 minút po vnútrožilovom podaní testovanej zlúčeniny sa u niekoľkých myší zaznamenal silový kŕč (natiahnutie predných a zadných končatín), okamžite po aplikácii elektrického prúdu (0,4 s, 60 mA, 50 Hz) s použitím prístroja Apelix ETC UNIT 7801<sup>TM</sup>. Výsledky sa vyjadrili pomocou DA<sub>50</sub>, čo je dávka, ktorá chráni 50 % zvierat, ktoré sa vypočítalo pomocou metódy uvedenej v práci J. T.

Lichtfield a F. Wilcoxon, J. Pharm. Exp. Ther. 96, 99 - 113 (1949) za použitia programu Probit<sup>TM</sup>, z troch alebo štyroch dávok podávaných vždy skupine ôsmych myší. Pri tomto teste sa hodnota DA<sub>50</sub> zlúčenín podľa predkladaného vynálezu pohybuje v rozsahu 0,5 až 10 mg/kg.

Výsledky testov ukazujú, že zlúčeniny podľa predkladaného vynálezu sa vyznačujú neuroprotektívnymi vlastnosťami a že sa teda môžu použiť na prípravu liekov, ktoré sú využiteľné pri liečbe alebo prevencii cerebrovaskulárnych porúch ischemického alebo hypoxického pôvodu (mozkový infarkt, kriálna alebo modulárná trauma, srdcová alebo dýchacia zástava, prechodný ischemický záchvat, perinatálna asfyxia), zeleného očného zákalu, progresívnych neurodegeneratívnych ochorení (stareckej demencie, ako je Alzheimerova choroba, cievna demencia, Parkinsonova choroba, Huntingtonova choroba, olivopontocerebrálna atrofia, amyotrofná laterálna skleróza, neurodegeneratívne ochorenia vírusového pôvodu atď.) a pri prevencii mozkových ischemických príhod spojených s cievou alebo srdcovou chirurgiou a s endovaskulárnou liečbou.

Pre svoje antikonvulzné vlastnosti sa môžu zlúčeniny podľa predkladaného vynálezu použiť aj pri liečbe epilepsie. Tiež sa môžu použiť aj pri liečbe ďalších ochorení, ako je neuropatia, neurogénne bolesti (napríklad bolesti spojené s neuropatiou alebo migrénami), neurologické kŕče a diskinezia.

Zlúčeniny podľa predkladaného vynálezu sa môžu použiť vo všetkých formách farmaceutických prostriedkov, ktoré sú vhodné na črevné alebo parenterálne podávanie, ako sú tablety, cukrom potiahnuté tablety, želatinové tobolky, obľátkové tobolky, suspenzie na pitie alebo na injekčné podávanie alebo roztoky, ako sú sirupy alebo ampuly, atď., v spojení s vhodnými excipientmi, a môžu sa dávkovať v denných dávkach 0 až 1000 mg účinnej látky.

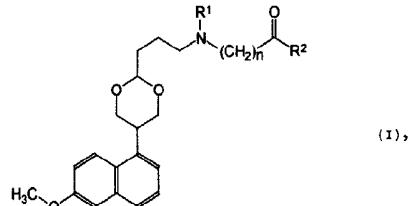
#### Priemyselná využiteľnosť\*

Zlúčeniny podľa predkladaného vynálezu sú vhodné na prípravu liekov, ktoré sú využiteľné pri liečbe alebo prevencii cerebrovaskulárnych porúch ischemického alebo hypoxického pôvodu (mozkový infarkt, kriálna alebo modulárná trauma, srdcová alebo dýchacia zástava, prechodný ischemický záchvat, perinatálna asfyxia), zeleného očného zákalu, progresívnych neurodegeneratívnych ochorení (stareckej demencie, ako sú Alzheimerova choroba, cievna demencia, Parkinsonova choroba, Huntingtonova choroba, olivopontocerebrálna atrofia, amyotrofná laterálna skleróza, neurodegeneratívne ochorenia vírusového pôvodu atď.) a pri prevencii mozkových ischemických príhod spojených s cievou alebo srdcovou chirurgiou a s endovaskulárnou liečbou.

Pre svoje antikonvulzné vlastnosti sa môžu zlúčeniny podľa predkladaného vynálezu použiť aj pri liečbe epilepsie. Konečne sa môžu použiť aj pri liečbe ďalších ochorení, ako je neuropatia, neurogénne bolesti (napríklad bolesti spojené s neuropatiou alebo migrénami), neurologické kŕče a diskinezia.

#### P A T E N T O V É N Á R O K Y

1. 5-Naftalen-1-yl-1,3-dioxánové deriváty vo forme čistého stereoizoméru alebo zmesi stereoizomérov všeobecného vzorca (I)



kde R<sup>1</sup> je atóm vodíka alebo alkylová skupina obsahujúca 1 až 4 atómy uhlíka, cykloalkylmetylová skupina obsahujúca v cykloalkylovej časti 3 až 6 atómov uhlíka alebo fenylalkylmetylová skupina obsahujúca v alkylovej časti 1 až 3 atómy uhlíka, ktorá je prípadne substituovaná na fenylovom krahu jedným alebo viacerými atómmi alebo skupinami, medzi ktoré patria atóm halogénu a metylová skupina, trifluormetylometylová skupina, metoxyskupina a kyanoskupina, R<sup>2</sup> je hydroxyskupina alebo alkoxykskupina obsahujúca 1 až 4 atómy uhlíka alebo skupina všeobecného vzorca NR<sup>3</sup>R<sup>4</sup>, v ktorej

R<sup>3</sup> a R<sup>4</sup> sú nezávisle od seba atóm vodíka, priama alebo prípadne rozvetvená alkylová skupina obsahujúca 1 až 4 atómy uhlíka, cykloalkylmetylová skupina obsahujúca 3 až 6 atómov uhlíka, cykloalkylmetylová skupina obsahujúca v cykloalkylovej časti 3 až 6 atómov uhlíka, fenylová skupina, fenylmetylová skupina alebo pyridylová skupina, alebo alternatívne

R<sup>3</sup> a R<sup>4</sup> tvoria spoločne s atómom dusíka, ktorý je k nim viazaný, pyrrolidínový kruh alebo piperidinový kruh, a n je číslo, ktoré má hodnotu 1, 2 alebo 3,

vo forme voľnej bázy alebo soli s kyselinou.

2. 5-Naftalen-1-yl-1,3-dioxánové deriváty podľa nároku 1, kde

R<sup>1</sup> je metylová skupina, etylová skupina alebo fenylmetylová skupina prípadne substituovaná na fenylovom krahu,

R<sup>2</sup> je aminoskupina alebo alkylaminoskupina obsahujúca 1 až 4 atómy uhlíka, a n má hodnotu 1.

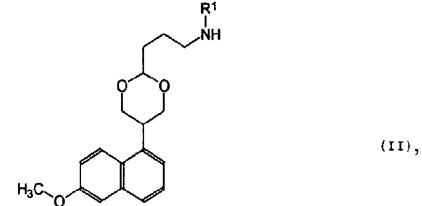
3. 5-Naftalen-1-yl-1,3-dioxánové deriváty podľa nároku 1, kde

R<sup>1</sup> je fenylmetylová skupina,

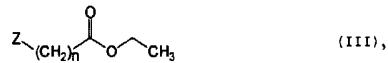
R<sup>2</sup> je aminoskupina, a

a n má hodnotu 1.

4. Spôsob prípravy 5-naftalen-1-yl-1,3-dioxánových derivátorov podľa nároku 1, vyznačujúci sa tým, že amín všeobecného vzorca (II)



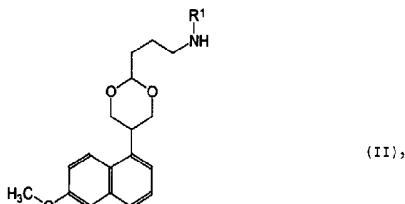
kde R<sup>1</sup> je atóm vodíka alebo alkylová skupina, reaguje s ω-halogénalkanoátom všeobecného vzorca (III)



kde Z je atóm chlóru alebo atóm brómu a n je definované v nároku 1, pričom sa získá zlúčenina všeobecného vzorca (I), v ktorom R<sup>1</sup> je atóm vodíka alebo alkylová skupina a R<sup>2</sup>

je etoxyskupina, potom, ak je to nutné, sa takto získaná zlúčenina zmydelní a prevedie sa na zodpovedajúcu kyselinu alebo alternatívne reaguje s amínom všeobecného vzorca  $\text{HNR}^3\text{R}^4$ , v ktorom  $\text{R}^3$  a  $\text{R}^4$  sú definované v nároku 1, a prevedie sa na amid.

5. Spôsob prípravy 5-naftalen-1-yl-1,3-dioxánových derivátov všeobecného vzorca (I), **v y z n a č u j ú c i s a t ý m**, že amín všeobecného vzorca (II)

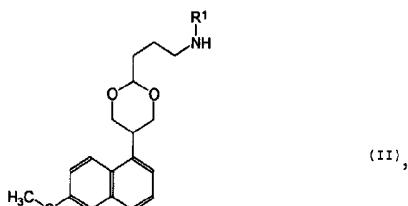


kde  $\text{R}^1$  je atóm vodíka alebo alkylová skupina, reaguje s  $\omega$ -halogénalkánamidom všeobecného vzorca (IV)

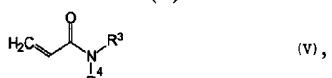


kde X je atóm chlóru alebo atóm brómu a  $\text{R}^3$ ,  $\text{R}^4$  a n sú definované v nároku 1.

6. Spôsob prípravy 5-naftalen-1-yl-1,3-dioxánových derivátov všeobecného vzorca (I), **v y z n a č u j ú c i s a t ý m**, že amín všeobecného vzorca (II)



kde  $\text{R}^1$  je atóm vodíka alebo alkylová skupina, reaguje s propénamidom všeobecného vzorca (V)



kde  $\text{R}^3$  a  $\text{R}^4$  sú definované v nároku 1.

7. Spôsob prípravy 5-naftalen-1-yl-1,3-dioxánových derivátov podľa nároku 1, **v y z n a č u j ú c i s a t ý m**, že alkylácia sa uskutočňuje na zlúčenine všeobecného vzorca (I), kde  $\text{R}^1$  je atóm vodíka.

8. Liečivo, **v y z n a č u j ú c e s a t ý m**, že obsahuje zlúčeninu podľa nároku 1 až 3.

9. Farmaceutický prostriedok, **v y z n a č u j ú c i s a t ý m**, že obsahuje zlúčeninu podľa ktoréhokoľvek nároku 1 až 3 v spojení s excipientom.