

ČESkoslovenská  
SOCIALISTICKÁ  
REPUBLIKA  
(19)



ÚŘAD PRO VYNÁLEZY  
A OBJEVY

# POPIS VYNÁLEZU K PATENTU

246082

(11) (B2)

(51) Int. Cl.<sup>3</sup>  
C 07 D 513/04

(22) Přihlášeno 12 07 83  
(21) (PV 3815-84)

(32) (31) (33) Právo přednosti od 13 07 82  
(82 12599) Francie

(40) Zveřejněno 16 01 86

(45) Vydáno 15 12 87

(72)  
Autor vynálezu

AUBERT DANIEL, PLAISANCE DU TOUCH; FERRAND CLAUDE,  
RAMONVILLE SAINT-AGNE; MAFFRAND JEAN-PIERRE ing.,  
PORTET/GARONNE (Francie)

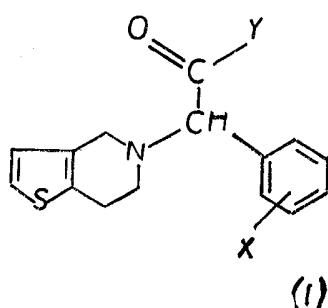
(73)  
Majitel patentu

SANOFI, PAŘÍŽ (Francie)

## (54) Způsob výroby nových derivátů thieno[3,2-c]pyridinu

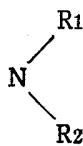
1

Vynález se týká způsobu výroby nových derivátů thieno[3,2-c]pyridinu, které je možno užít k léčebným účelům. Nové deriváty, připravené způsobem podle vynálezu je možno vyjádřit obecným vzorcem I



kde

Y bnamená skupinu



kde

R<sub>1</sub> a R<sub>2</sub> znamenají nezávisle na sobě atom

2

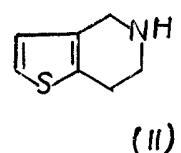
vodíku, alkyl s přímým nebo rozvětveným řetězcem o 1 až 4 atomech uhlíku nebo tvoří tyto substituenty s atomem dusíku, na nějž jsou vázány, zbytek pyrrolidinový, morfolinový, piperidinový nebo 4-benzylpiperazinový, a

X znamená atom vodíku, atom halogenu nebo methyl.

Tyto sloučeniny obsahují asymetrický atom uhlíku a mohou proto existovat ve formě dvou enantiomerů. Vynález se týká způsobu výroby každého z těchto enantiomerů i jejich směsi.

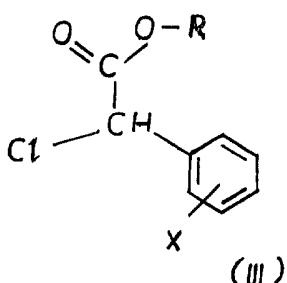
Vynález se rovněž týká způsobu výroby adičních solí uvedených látek s anorganickými nebo organickými kyselinami, přijatelnými z farmaceutického hlediska.

Způsob podle vynálezu pro výrobu sloučenin obecného vzorce I spočívá v tom, že se kondenzuje 4,5,6,7-tetrahydrothienol[3,2-c]pyridin vzorce II



246082

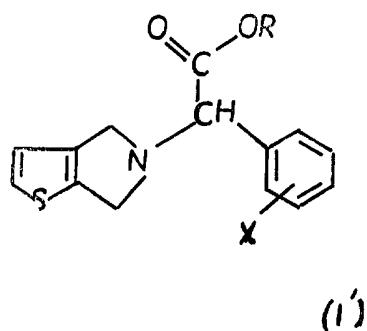
s  $\alpha$ -chlorfenylacetátem obecného vzorce III



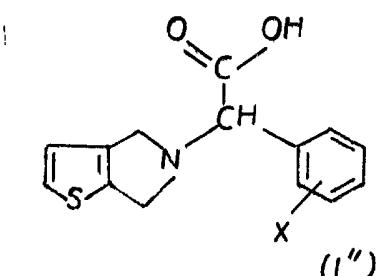
kde

R znamená alkylový zbytek o 1 až 4 atomech uhlíku a

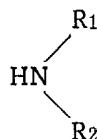
X má svrchu uvedený význam,  
za vzniku esterů obecného vzorce I'



v nichž R a X mají svrchu uvedený význam,  
tyto estery se zmýdelní na kyselinu obecného vzorce I''



v něž X má svrchu uvedený význam, a tato kyselina se převede po případné aktivaci na amid obecného vzorce I působením amínu obecného vzorce



kde

R<sub>1</sub> a R<sub>2</sub> mají svrchu uvedený význam.

$\alpha$ -halogenované estery obecného vzorce

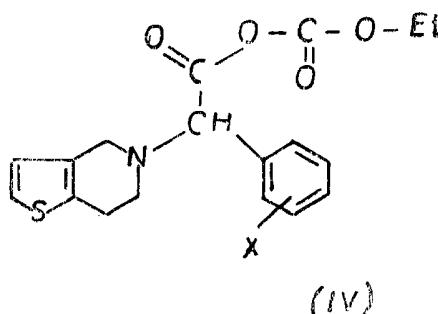
III je možno získat známým způsobem podle publikací E. L. Eliel, M. T. Fisk a T. Prosser, Organic Syntheses, Coll. sv. IV. J. Wiley a Sons, Inc. New York, 1963, str. 169.

Kondenzace tetrahydrothienopyridinu s esterem obecného vzorce III se provádí za přítomnosti uhličitanu alkalického kovu, například uhličitanu draselného v inertním rozpouštědle, například dimethylformamidu tetrahydrofuranu nebo 1,2-dimethoxyethanu. Reakce se provádí při teplotě 80 °C až teplotě varu rozpouštědla.

Zmýdelnění získaných esterů obecného vzorce I', v nichž R znamená methyl nebo ethyl je možno dosáhnout hydroxidem alkalického kovu, například hydroxidem sodným nebo draselným ve směsi vody a alkoholu při teplotě místnosti až teplotě varu užitého rozpouštědla.

Kyselinu obecného vzorce I'' je možno aktivovat působením ethylchlormravenčanu za přítomnosti malého přebytku triethylaminu při teplotě -5 až 0 °C v inertním rozpouštědle, například chloroformu, 1,2-dimethoxyethanu nebo tetrahydrofuranu.

Vytvoří se smíšený anhydrid obecného vzorce IV



kde

X má svrchu uvedený význam, na tento anhydrid se pak působí přímo v reakční směsi malým přebytkem nebo amínu při teplotě 10 °C až teplotě místnosti, čímž se přímo získají amidy obecného vzorce I.

Vynález bude osvětlen následujícími příklady:

#### Příklad 1

$\alpha$ -(4,5,6,7-tetrahydrothienol[3,2-c]-5-pyridyl)- $\alpha$ -chlorfenylmethyletacetát (R = -CH<sub>3</sub>, X = 2-Cl), derivát č. 1

K roztoku 20 g (0,144 molu) 4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]pyridinu ve 200 ml dimethylformamidu se přidá 31,47 g (0,144 molu) 2-chlor- $\alpha$ -chlorfenylmethyletacetátu a 19,82 g (0,144 molu) uhličitanu draselného a směs se zahřívá 4 hodiny na teplotu 90 °C. Pak se reakční směs zchladí na teplotu místnosti, anorganické soli se oddělí filtrace a rozpouštědlo se odparí. Odpadek se smíší

s vodou, načež se extrahuje ethyletherem. Etherové extrakty se promyjí vodou, vysuší se síranem sodným a odpaří na žlutý olej, který se čistí přes hydrochlorid, čímž se získá výsledný produkt ve formě bílých krystalů o teplotě tání 130 až 140 °C po překrystalování ze směsi ethylacetátu a isopropanolu. Výtěžek je 45 %.

#### Příklad 2

$\alpha$ -[4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl]fenylmethyleacetát ( $R = \text{CH}_3$ ,  $X = \text{H}$ ), derivát č. 2

Svrchu uvedená výsledná látka se získá způsobem popsaným v příkladu 1 alkylací 4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]pyridinu působením 2-chlorfenylmethyleacetátu.

Hydrochlorid výsledného produktu jsou bílé krystaly o teplotě tání 200 °C po překrystalování z ethanolu. Výtěžek je 50 %.

#### Příklad 3

$\alpha$ -[4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl]- $\omega$ -fluorfenylmethyleacetát ( $R = -\text{CH}_3$ ,  $X = 2-\text{F}$ ), derivát č. 3

Tuto výslednou látku je rovněž možno získat způsobem podle příkladu 1 alkylací 4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]pyridinu působením 2-chlor- $\omega$ -fluorfenylmethyleacetátu.

Hydrochlorid této látky jsou bílé krystaly, které se mění při teplotě 100 °C na pastovitou hmotu. Výtěžek je 75,5 %.

#### Příklad 4

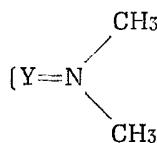
$\alpha$ -[4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl]- $\omega$ -methylfenylethyleacetát ( $R = -\text{CH}_2-\text{CH}_3$ ,  $X = 2-\text{CH}_3$ ), derivát číslo 4

Výslednou látku je možno získat způsobem, popsaným v příkladu 1 alkylací 4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]pyridinu působením 2-chlor- $\omega$ -methylfenylethyleacetátu.

Hemisulfát má formu bílých krystalů o teplotě tání 188 až 190 °C po překrystalování z isopropanolu. Výtěžek je 54 %.

#### Příklad 5

$N,N$ -dimethyl-[ $\alpha$ -(4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl)]- $\omega$ -chlorfenylacetamid



$X = 2-\text{Cl}$ ), derivát č. 11

K roztoku 30 g (0,092 molu) kyseliny  $\alpha$ -(4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl)- $\omega$ -chlorfenylacetové ve formě monohydrátu a 14,24 ml (0,102 molu) triethylaminu ve 300 ml chloroformu, zchlazeného na teplotu —5 až 0 °C se po kapkách přidá 9,72 mililitrů (0,102 molu) ethylchloromravenčanu. Po skončeném přidávání se teplota nechá stoupnout na teplotu místoře a reakční směs se  $\frac{1}{2}$  hodiny míchá. Pak se směs odpaří při teplotě 10 °C a po kapkách se přidá 4,57 ml (0,102 molu) dimethylaminu v 60 ml chloroformu, načež se směs míchá přes noc při teplotě místoře.

Přidá se voda, obě fáze se odělí slitím, organická fáze se vysuší síranem sodným a odpaří. Získá se bezbarvá pryskyřice, která postupně krystalizuje.

Výsledný produkt má formu bílých krystalů o teplotě tání 95 až 100 °C po překrystalování z isopropyletheru. Výtěžek je 49 %.

#### Příklad 5a

Kyselina  $\alpha$ -(4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl)- $\omega$ -chlorfenylacetová ( $Y = \text{OH}$ ,  $x = 2-\text{Cl}$ ), derivát č. 5.

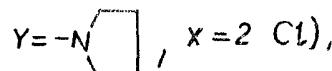
Na teplotu varu pod zpětným chladičem

se 2,5 hodiny zahřívá směs 157,9 g  $\alpha$ -(4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl)- $\omega$ -chlorfenylethyleacetátu a 100 ml hydroxidu sodného o koncentraci 30 % v 600 ml ethanolu. Po odpaření ethanolu se reakční směs okyselí ledovou kyselinou octovou a extrahuje se methylenchloridem. Organická fáze se promyje vodou, vysuší se síranem sodným a pak se odpaří. Po překrystalování z vody je možno izolovat výsledný produkt ve formě monohydrátu.

Výsledný produkt má formu bílých krystalů, které se po překrystalování z vody mění při teplotě 125 °C na pastovitou hmotu. Výtěžek je 46 %.

#### Příklad 6

1-[ $(2-\text{chlorfenyl})$ -[4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl]acetyl]pyrrolidin

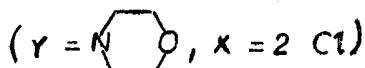


Svrchu uvedenou sloučeninu je možno získat způsobem popsaným v příkladu 5 kondenzací kyseliny  $\alpha$ -(4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl)- $\omega$ -chlorfenylacetové ve formě monohydrátu s pyrrolidinem.

Výsledný produkt má formu bílých krystalů o teplotě tání 130 °C po překrystalování z isopropyletheru. Výtěžek je 61,5 %.

## Příklad 7

1-[*(2-chlorfenyl)-[4,5,6,7-tetrahydrothieno-[3,2-c]-5-pyridyl]acetyl]morpholin*



K roztoku 10 g (0,031 molu) kyseliny  $\alpha$ -[*(4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl)-o-chlorfenyloctové* ve formě monohydrátu a 13,3 g (0,064 molu) dicyklohexylkarbodiimidu ve 100 ml 1,2-dichlorethanu se přidá 2,67 g (0,031 molu) morpholinu a směs se míchá přes noc při teplotě místnosti. Pak se reakční směs odpaří a odpárek se smíší s 2 N kyselinou chlorovodíkovou v ethyletheru. Vzniklá dicyklohexylmočovina se odfiltruje, filtrát se slije a vodná fáze se alkalinzuje přidáním 2 N hydroxidu sodného a extrahuje methylenchloridem. Pak se organická fáze promyje vodou, vysuší se síránem sodným a odpaří na žlutou pryskyřici, která se ční přes hemihydrát hydrochlorid.

Výsledný produkt má formu bílých krystalů o teplotě tání 215 až 225 °C po překrystalování z isopropanolu. Výtěžek je 71 %.

## Příklad 8

1-[*(2-chlorfenyl)-4,5,6,7-tetrahydrothieno-[3,2-c]-5-pyridyl]acetyl]piperidin*



Výsledný produkt je možno získat způsobem podle příkladu 7 kondenzací kyseliny  $\alpha$ -[*(4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl)-o-chlorfenyloctové* ve formě monohydrátu s pipetidinem.

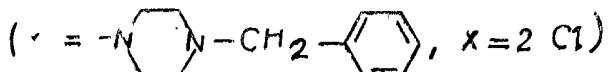
Produkt má formu bílých krystalů o teplotě tání 139 °C po překrystalování z isopropanolu. Výtěžek je 51,5 %.

Způsob podle příkladu 8 je možno získat ještě následující sloučeniny:

[ $\alpha$ -[*(4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl)-o-chlorfenylacetamid*] ( $Y = -\text{NH}_2, X = 2-\text{Cl}$ ), derivát č. 15

Výsledný produkt má formu bílých krystalů o teplotě tání 126 až 128 °C po překrystalování ze směsi isopropyletheru a isopropanolu. Výtěžek je 46 %.

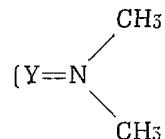
4-benzyl-1-[*(2-chlorfenyl)-[4,5,6,7-tetrahydrothieno-[3,2-c]-5-pyridyl]acetyl]piperazin*



derivát č. 16

Oxalát má formu bílých krystalů o teplotě tání 178 °C po překrystalování z ethanolu. Výtěžek je 82,5 %.

N,N-dimethyl-[ $\alpha$ -[*(4,5,6,7-tetrahydrothieno-[3,2-c]-5-pyridyl)]-o-fluorfenylacetamid*



derivát č. 17

Výsledný produkt má formu světle žlutého prášku o teplotě tání 125 °C po překrystalování ze směsi isopropyletheru a isopropanolu. Výtěžek je 41 %.

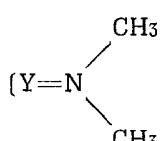
N-methyl-[ $\alpha$ -[*(4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl)]-o-chlorfenylacetamid* ( $Y = -\text{NH}-\text{CH}_3, X = 2-\text{Cl}$ ), derivát č. 18

Výsledný produkt má formu bílých krystalů o teplotě tání 137 °C po překrystalování z isopropanolu. Výtěžek je 85,5 %.

N-butyl-[ $\alpha$ -[*(4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-5-pyridyl)]-o-chlorfenylacetamid* ( $Y = -\text{NH}-\text{(CH}_2)_3-\text{CH}_3, X = 2-\text{Cl}$ ), derivát č. 19

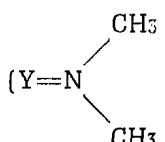
Výsledný produkt má formu bílých krystalů o teplotě tání 101 °C po překrystalování z isopropyletheru. Výtěžek je 65 %.

N,N-dimethyl-[ $\alpha$ -[*(4,5,6,7-tetrahydrothieno-[3,2-c]-5-pyridyl)]-o-methylfenylacetamid*



derivát č. 20

Výsledný produkt má formu bílých krystalů o teplotě tání 138 °C po překrystalování z isopropyletheru. Výtěžek je 39 %.  
N,N-dimethyl-[ $\alpha$ -[*(4,5,6,7-tetrahydrothieno-[3,2-c]-5-pyridyl)]-o-methylfenylacetamid*



derivát č. 21

Výsledný produkt má formu bílých krystalů o teplotě 119 °C po překrystalování z hezanu. Výtěžek je 15 %.

Farmakologické a toxikologické výsledky, získané při použití sloučenin, vyrobených způsobem podle vynálezu podávají údaje o toxicitě, snášenlivosti, jakož i účinku sloučenin obecného vzorce I, zejména pokud jde o inhibici shlukování krevních destiček a antitrombotickou účinnost.

Sloučeniny obecného vzorce I je možno zpracovat na léčivo s inhibičním účinkem na shlukování krevních destiček a s antitrombotickým účinkem. Tento farmaceutický prostředek bude obsahovat jako účinnou složku sloučeninu obecného vzorce I nebo její adiční sůl s anorganickou nebo organickou kyselinou, přijatelnou z farmaceutického hlediska.

#### Toxikologické zkoušky

Sloučeniny obecného vzorce I se velmi dobře snášejí a mají nízkou toxicitu.

Byly prováděny zkoušky na akutní chronickou, subchronickou a zpožděnou toxicitu u různých druhů zvířat, přičemž nebylo možno pozorovat ani místní ani celkovou nepříznivou reakci, žádné poruchy nebo anomálie makroskopické, mikroskopické ani biochemické povahy v průběhu žádného z pokusů.

#### Farmakologické zkoušky

##### 1. Inhibice shlukování krevních destiček

Pokusy byly prováděny na krysách, kterým byly účinné látky podávány 3 dny, a to při —48 hodinách, —24 hodinách a —2 hodinách v suspenzi v arabské gumě. V čase 0 bylo odebráno 4 ml krve způsobem podle Renauda z jugulární žíly u anestetizovaného zvířete. Tato citrátová krev byla užita ke zkouškám shlukování.

Tabulka I

Skupina	Dávka mg/kg	Způsob podání	Výsledek
kontrola		—	2 ± 0
derivát č. 17	3 × 100	—	11 ± 3
derivát č. 20	3 × 100	—	4 ± 1

##### b) Měření shlukování krevních destiček v kolagenu

1,5 ml citrátové krve se přidá k 0,10 ml roztoku s obsahem 10 µg kolagenu v 1 ml. Směs se míchá, počítání destiček se provádí bez přerušení.

Snižení počtu volných krevních destiček

##### a) Shlukování destiček působením ADP

2 ml citrátové krve se rychle vlije do malé nádobky, opatřené magnetickým míchadlem. Po několika sekundách míchání se do nádobky vlije 0,4 ml s obsahem 0,66 µg adenosindifosfátu (ADP) v 1 ml. Po 90 sekundách míchání se přidají dva vzorky krve po 0,5 ml:

první vzorek se smísí s 0,5 ml roztoku kyseliny ethylendiamintetraoctové (EDTA) ve formolu,

druhý vzorek se smísí s 0,5 ml roztoku EDTA.

Přidání EDTA a formolu má stabilizovat krev a fixovat shluky, přidání samotné EDTA má vytvořené shluky rozpustit.

Po 10 minutách se obě směsi odstředí 5 minut při nízkých otáčkách k oddělení červených krvinek a supernatant, kterým je plasma, bohatá na krevní destičky se odeberete, zřídí a destičky se spočítají.

Intenzitu shlukování je možno stanovit podle vztahu

$$\frac{\text{počet destiček v EDTA-formolu}}{\text{počet destiček v EDTA}} \times 100 = \% \text{ neshluknutých destiček}$$

Zkoumaná látka působí tím, že vyšší inhibice shlukování krevních destiček, čím více se uvedený poměr blíží 100.

Výsledky pokusu, v němž počet krevních destiček je průměrem ze skupin po pěti krysách, a to pokusních nebo kontrolních jsou uvedeny v následující tabulce I

se sleduje jako funkce času kontinuálně a umožňuje vytvořit křivku, z níž je možno odečítat počáteční rychlosť shlukování v závislosti na jejím sklonu.

Výsledky jsou průměrem ze skupiny po pěti krysách, a to jak pokusních tak kontrolních a jsou uvedeny v následující tabulce II.

Tabulka II

Skupina	Dávka mg/kg	Způsob podání	Výsledek
kontrola		—	2,25 ± 0,32
derivát č. 11	3 × 100	—	0,83 ± 0,02
kontrola		—	2,77 ± 0,32
derivát č. 14	3 × 100	—	1,89 ± 0,13
kontrola		—	3,99 ± 0,40
derivát č. 17	3 × 100	—	2,22 ± 0,10
kontrola		—	5,01 ± 0,79
derivát č. 21	3 × 100	—	3,04 ± 0,22
kontrola		—	11,35 ± 1,01
derivát č. 18	3 × 100	—	10,82 ± 0,81

## c) Měření doby krvácení

Stanovení účinnosti proti shlukování des- tiček krevních bylo nutno doplnit také stanovením doby krvácení.

K tomuto účelu bylo užito modifikace způsobu, který byl popsán v publikaci L. Stella, M. B. Donati a G. de Gaetano, Thromb. Res., 1975, 7, 709 až 716.

Pokusy se provádějí na krysách, kterým se podá 65 hodin, 41 hodin a 17 hodin před pokusem perorálně zkoumaná látka v suspenzi v 10 ml/kg vodného roztoku arabské gumy o koncentraci 5 %. Po uvedení do pen-

tobarbitalové narkózy se ocas krysy oddělí 5 mm od konce. Krev se nechá vytékat 15 sekund. V této době se zpočátku krev odsává tak, aby se odsávací materiál nedotkl pa- hýlu.

Účinku se dosáhne v případě, že se krev samovolně zastaví v průběhu jedné minuty.

Výsledky udávají průměrnou dobu krvácení v sekundách pro skupinu po pěti krysách v tabulce III. Je zřejmé, že sloučeniny prodlužují dobu krvácení, přičemž časové údaje delší než 1 200 sekund (20 minut) již nebyly počítány.

Tabulka III

Skupina	Dávka mg/kg	Způsob podání	Výsledek
kontrola		—	600
derivát č. 18	3 × 200	—	> 1 200
kontrola		—	600
derivát č. 12	3 × 200	—	> 1 200

## 2. Antitrombotická účinost

Tato účinnost byla měřena při vyvolání experimentální trombózy pomocí hedvábné nitě.

Princip tohoto postupu je adaptace způsobu experimentální trombózy vyvolané mi- motělním oběhem, který byl popsán v publikaci Teruhiko Umetsu a Kazuko Sanai (Thromb. Haemost., 39, 1, 1978).

Na narkotizované kryse (intraperitoneální injekce pentobarbitalu se levá jugulární žíla a pravá a. carotis externa vypreparují.

Arteriovenózní zkrat se vytvoří jedním středovým katetrem a dvěma postranními

katetry. Ve středové části se zavede nit z přírodního bílého hedvábí a cirkulace se obnoví po 20 minutách. Po zástavě oběhu svorkou se nit opatrně vytáhne a okamžitě se zváží. Hmotnost vlhkého hedvábí se stanoví předem, takže z rozdílu je možno stanovit hmotnost sraženiny.

Zkoumaná látka se podává 48 hodin, 24 hodin a 2 hodiny před počátkem průtoku krve zkratem perorálně v suspenzi v 10 ml/kg arabské gumy o koncentraci 5 %, kontroly obdrží pouze 5% roztok arabské gumy.

Výsledky, udávající hmotnost trombu v mg jsou uvedeny v následující tabulce IV.

Tabulka IV

Skupina	Dávka mg/kg	Způsob podání	Hmotnost trombu (mg)	Změna v %
kontrola		—	35,76 ± 1,76	
derivát č. 11	3 × 200	—	21,38 ± 2,92	-40

Toxikologické a farmakologické zkoušky potvrzují nízkou toxicitu sloučenin obecného vzorce I, které se rovněž výborně snášejí a působí silnou inhibici shlukování krevních destiček, mimoto mají antitrombotickou účinnost, takže je možno užít tyto látky v lidském i veterinárním lékařství.

Farmaceutické prostředky s obsahem těchto látek mohou být určeny pro perorální podání a mají pak formu tablet, dražé, kapslí, kapek, granulí nebo sirupů. Je možno je podávat také rektálně ve formě čípků nebo parenterálně ve formě injekčních roztoků.

Každá jednotlivá dávka obsahuje s výhodou 0,005 až 0,250 g sloučeniny, vyrobené způsobem podle vynálezu, denní dávka se může pohybovat v rozmezí 0,005 až 1,00 g účinné látky v závislosti na věku nemocného a na závažnosti onemocnění.

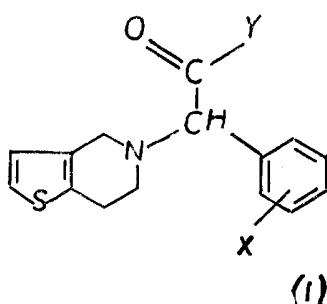
Dále bude uvedeno několik příkladů použitelných farmaceutických prostředků.

#### 1. Tablety

Tablety je možno vyrobit z následující směsi: účinná látka v množství 0,050 g se smísí s pomocnými látkami, například laktózou, cukrem, rýžovým škrobem, kyselinou alginovou nebo stearanem hořečnatým.

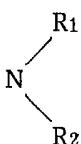
#### PŘEDMĚT VYNÁLEZU

##### 1. Způsob výroby nových derivátů thieno-[3,2-c]pyridinu obecného vzorce I



kde

Y znamená skupinu

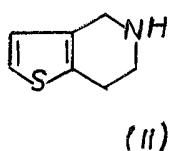


kde

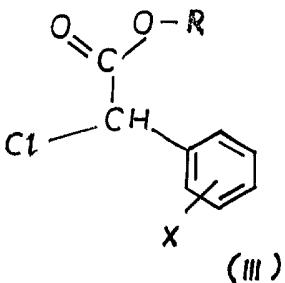
R<sub>1</sub> a R<sub>2</sub> znamenají nezávisle na sobě atom vodíku, alkyl s přímým nebo rozvětveným řetězcem o 1 až 4 atomech uhlíku nebo tvorří tyto substituenty s atomem dusíku, na nějž jsou vázány, zbytek pyrrolidinový, morfolinový, piperidinový nebo 4-benzylpipеразinový, a

X znamená atom vodíku, atom halogenu nebo methyl.

jakož i adičních solí těchto sloučenin s anorganickými nebo organickými kyselinami, přijatelnými z farmaceutického hlediska, jakož i obou enantiomerů nebo jejich směsi, vyznačující se tím, že se kondenzuje 4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]pyridin vzorce II



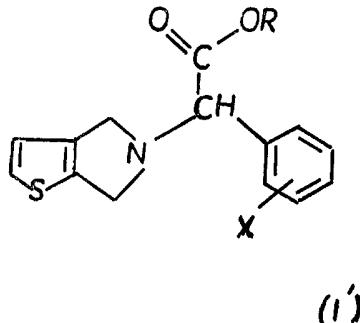
s  $\alpha$ -chlorfenylacetátem obecného vzorce III



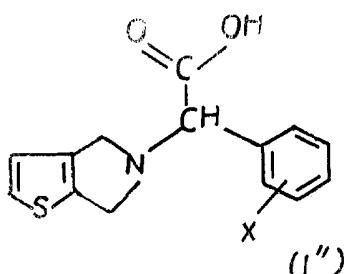
kde

R znamená alkylový zbytek o 1 až 4 atomech uhlíku a

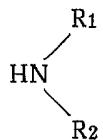
X má svrchu uvedený význam,  
za vzniku esterů obecného vzorce I'



v nichž R a X mají svrchu uvedený význam,  
tyto estery se zmýdelní na kyselinu obecného vzorce I''



v níž X má svrchu uvedený význam, a tato kyselina se převede po případné aktivaci na amid obecného vzorce I působením amínu obecného vzorce



kde

R<sub>1</sub> a R<sub>2</sub> mají svrchu uvedený význam.

2. Způsob podle bodu 1, vyznačující se tím, že se kondenzace thienopyridinu vzorce II a esteru obecného vzorce III provádí za přítomnosti uhličitanu alkalického kovu v inertním rozpouštědle při teplotě 60 °C až teplotě varu rozpouštědla.

3. Způsob podle bodu 1, vyznačující se tím, že se zmýdelnění esteru obecného vzorce I', v němž R znamená methyl nebo ethyl, provádí působením hydroxidu alkalického kovu ve směsi vody a alkoholu při teplotě místnosti až teplotě varu rozpouštědla.

4. Způsob podle bodu 1, vyznačující se tím, že se kyselina obecného vzorce I'' aktivuje ethylchlormravenčanem za přítomnosti triethylaminu při teplotě -5 až 0 °C v inertním rozpouštědle, například chloroforu-mu.

5. Způsob podle bodu 1, vyznačující se tím, že se kyselina obecného vzorce I'' aktivuje působením dicyklohexylkarbodimídu.