世界知的所有権機関 際事務局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類6

C07D 313/12, 333/06, 333/12, 495/04, A61K 31/335, 31/38, 31/435

(11) 国際公開番号

WO98/46587

(43) 国際公開日

1998年10月22日(22.10.98)

(21) 国際出願番号

PCT/JP98/01713

JP

A1

(22) 国際出願日

1998年4月15日(15.04.98)

(30) 優先権データ

特願平9/97233

1997年4月15日(15.04.97)

(71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) 協和醱酵工業株式会社

(KYOWA HAKKO KOGYO CO., LTD.)[JP/JP]

〒100-8185 東京都千代田区大手町一丁目6番1号 Tokyo, (JP)

(72) 発明者;および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ)

吉田 誠(YOSHIDA, Makoto)[JP/JP]

〒411-0933 静岡県駿東郡長泉町納米里410-1 Shizuoka, (JP)

勢子孝士(SEISHI, Takashi)[JP/JP]

〒411-0943 静岡県駿東郡長泉町下土狩80-1 Shizuoka, (JP)

青野 滋(AONO, Shigeru)[JP/JP]

〒411-0943 静岡県駿東郡長泉町下土狩1245-4 Shizuoka, (JP)

高井春樹(TAKAI, Haruki)[JP/JP]

〒246-0013 神奈川県横浜市瀬谷区相沢4-28-3 Kanagawa, (JP)

鈴木公二(SUZUKI, Koji)[JP/JP]

〒411-0041 静岡県三島市佐野見晴台1-8-4 Shizuoka, (JP)

TRICYCLIC COMPOUNDS

(54)発明の名称 三環式化合物

(57) Abstract

(54)Title:

Tricyclic compounds of general formula (I) and pharmacologically acceptable salts thereof, which are useful for the treatment of pollakiuria and enuresis, wherein R¹ hydrogen, substituted or unsubstituted lower alkyl or the like; $X^1 - X^2 - X^3$ is $CR^5 = CR^6 - CR^7$ = CR^8 (wherein R^5 , R^6 , R^7 and R^8 are each independently hydrogen, substituted or unsubstituted lower alkyl, hydroxyl, substituted or unsubstituted lower alkoxy or the like), $N(O)_m = CR^5 - CR^6 - CR^7$ (wherein R^5 , R^6 and R⁷ are each the same as defined above; and m is 0 to 1), S-CR⁷ = CR^8 (wherein R^7 and R^8 are each the same as defined above) or the like; R² is hydrogen, substituted or unsubstituted lower alkyl, substituted or unsubstituted lower alkoxy, a substituted or unsubstituted Nsubstituted heterocyclic group or a group of general formula (a); (wherein n is 0 or 1; R³ and R⁴ are each independently hydrogen, substituted or unsubstituted lower alkyl, trifluoromethyl or the like, or alternatively R³ and R4 may be united to form cyclic alkyl; and O is hydroxyl, halogeno or the like); and Y is -CH, SO₂-, -SCH₂-, -SOCH₂-, -SO₂CH₂- or the like. 山形 強(YAMAGATA, Tsuyoshi)[JP/JP]

〒411-0943 静岡県駿東郡長泉町下土狩103-7 Shizuoka, (JP)

厚喜 薫(ATSUKI, Kaoru)[JP/JP]

〒411-0943 静岡県駿東郡長泉町下土狩1179 Shizuoka, (JP)

唐沢 啓(KARASAWA, Akira)[JP/JP]

〒411-0933 静岡県駿東郡長泉町納米里378-6 Shizuoka, (JP)

熊澤利昭(KUMAZAWA, Toshiaki)[JP/JP]

〒411-0943 静岡県駿東郡長泉町下土狩1194-83 Shizuoka, (JP)

(81) 指定国 AU, BG, BR, CA, CN, CZ, HU, IL, JP, KR, MX, NO, NZ, PL, RO, SG, SI, SK, UA, US, VN, ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), 欧州特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

添付公開書類

国際調査報告書

$$X_{2}$$

$$X_{3}$$

$$Y_{3}$$

$$Y_{4}$$

$$Y_{1}$$

$$Y_{2}$$

$$Y_{3}$$

$$Y_{4}$$

$$Y_{5}$$

$$Y_{6}$$

$$Y_{1}$$

$$Y_{1}$$

$$Y_{2}$$

$$Y_{3}$$

$$Y_{4}$$

$$Y_{1}$$

$$Y_{2}$$

$$Y_{3}$$

$$Y_{4}$$

$$Y_{5}$$

$$Y_{6}$$

$$Y_{1}$$

$$Y_{1}$$

$$Y_{1}$$

$$Y_{2}$$

$$Y_{3}$$

$$Y_{4}$$

$$Y_{5}$$

$$Y_{6}$$

$$Y_{7}$$

$$Y_{1}$$

$$Y_{1}$$

$$Y_{2}$$

$$Y_{3}$$

$$Y_{4}$$

$$Y_{5}$$

$$Y_{6}$$

$$Y_{7}$$

$$Y_{7$$

$$R^3$$
 (a)

(57)要約 頻尿、尿失禁の治療に有用な一般式 (I)

$$X_2$$
 X_3
 X_3
 X_4
 X_3
 X_4
 X_4
 X_5
 X_6
 X_7
 X_8
 X_8

(式中、 R^1 は、水素、置換もしくは非置換の低級アルキル等を表わす。 X^1 - X^2 - X^3 は、 CR^5 = CR^6 - CR^7 = CR^8 (式中、 R^5 、 R^6 、 R^7 および R^8 は、同一または異なって水素、置換もしくは非置換の低級アルキル、ヒドロキシ、置換もしくは非置換の低級アルキル、ヒドロキシ、置換もしくは非置換の低級アルコキシ等を表す)、N(0)m= CR^5 - CR^6 - CR^7 (式中、 R^5 、 R^6 および R^7 は前記と同義である。mは 0 または 1 を表わす)、S- CR^7 = CR^8 (式中、 R^7 および R^8 は前記と同義である)等を表す。

R²が水素、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、置換もしくは非置換のN-置換の複素環基または

$$R^3$$

(式中、n は 0 または 1 であり、R ³および R 4 は、同一または異なって水素、置換もしくは非置換の低級アルキルまたはトリフルオロメチル等を表すか、 R ³および R 4 が一緒になって環状アルキルを形成する。Q はヒドロキシまたはハロゲン等を表す)等を表すときに、 Y は-CH $_2$ SO $_2$ -、-SCH $_2$ -、-SOCH $_2$ - または-SO $_2$ CH $_2$ -等を表す]で表される三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩を提供する。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード(参考情報)

アルバニア アルメニア オーストリア オーストラリア アゼルバインャン ボズニア・ヘルツェゴビナ スロヴァキア シエラ・レオネ セネガル スワジランド チャード フィンラ フランス ガポン SLSNZD レソト リトアニア AM AT AU GGGGGGMNWRRUD LT リト/ニノルク カトヴィア ラトヴィア モナコ モルドヴァ マダガスカル マケドニア旧ユーゴスラヴィア 英国 グレナダ グルジアガーナ トーゴ ВА ァー タジキスタン BB BE BF BG バルバドス MD ベルギー ブルギナ・ファソ ブルガリア ガンビア トルクメニスタン トルコ MK TRギリシャークハンガリー UA UG US UZ VN YU B J B R B Y モンゴル モマラウイニア マメキシーダクコール エジランル・ン オノーュー・ン エーランド MR MW MX C A C F C G ELST CH CI CM スイスコートジボアール カメルー中国 日本 ケニア キルギスタン CMNUYZEK ΚĒ ポーランド ポルトガル ルーマニア キューバ キプロス K G K P 北朝鮮 イチドデエスペコ リッツマトニスペコ ロッツマトニア KR KZ LC スウェーデ シンガポー ・ ーデン マットルシア リヒテンシュタイン スリ・ランカ スロヴェニア

明細書

三環式化合物

技術分野

本発明は、膀胱充満時に生ずる排尿間隔の延長作用を有し、神経因性膀胱及び不安定膀胱等をはじめとする種々の疾患または状態における頻尿、尿失禁、尿意切迫感及び残尿感などの治療または改善に有用な三環式化合物、またはその薬理学的に許容される塩に関する。

背景技術

尿失禁治療に有用なN-置換プロパンアミド誘導体が特開平 5-286915 号公報 (EP534781)に開示されている。

発明の開示

本発明の目的は、頻尿・尿失禁治療薬として有用な新規な三環式化合物を提供することにある。

本発明は、一般式(I)

$$X_2$$
 X_3
 R_1
 R_2
 R_1

[式中、R ¹は、水素、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルコキシまたはハロゲンを表し、

 X^{1} - X^{2} - X^{3} は、 CR^{5} = CR^{6} - CR^{7} = CR^{8} (式中、 R^{5} 、 R^{6} 、 R^{7} および R^{8} は、同一または異なって水素、置換もしくは非置換の低級アルキル、ヒドロキシ、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、ニトロ、アミノ、低級モノアルキル置換アミノ、低級ジアルキル置換アミノ、置換もしくは非置換の低級アルカノイルアミノまたはハロゲンを表す)、N(0)m= CR^{5} - CR^{6} - CR^{7} (式中、 R^{5} 、 R^{6} および R^{7} は前記と同義であり、 R^{5} 0のまたは R^{5} 0ので、 R^{5} 1ので、 R^{5} 0ので、 R^{5} 1ので、 R^{5} 1のであり、 R^{5} 1ので、 R^{5} 1のでは、 R^{5} 1のでは、R

前記と同義である)、 $CR^5 = CR^6 - CR^7 = N(0) m$ (式中、 R^5 、 R^6 、 R^7 および m は前記と同義である)、 $CR^5 = CR^6 - 0$ (式中、 R^5 および R^6 は前記と同義である)、 $CR^5 = CR^6 - S$ (式中、 R^5 および R^6 は前記と同義である)、 $O-CR^7 = CR^8$ (式中、 R^7 および R^8 は前記と同義である)、 $S-CR^7 = CR^8$ (式中、 R^7 および R^8 は前記と同義である)または $O-CR^7 = N$ (式中、 R^7 は前記と同義である)を表し、

R²が水素、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、トリフルオロメチル、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、アミノ、置換もしくは非置換の低級モノアルキル置換アミノ、置換もしくは非置換の低級ジアルキル置換アミノ、置換もしくは非置換のアリール、置換もしくは非置換のアラルキルアミノ、置換もしくは非置換のアリールアミノ、置換もしくは非置換のアリールアミノ、置換もしくは非置換のアリールアミノ、置換もしくは非置換のNー置換の複素環基または

$$R^3$$

(式中、n は 0 または 1 であり、R ³および R ⁴は、同一または異なって水素、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の環状アルキル、置換もしくは非置換のアリール、置換もしくは非置換のアラルキルまたはトリフルオロメチルを表すか、 R ³および R ⁴が一緒になって環状アルキルを形成してもよく、Q はヒドロキシ、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、アミノまたはハロゲンを表す)を表すときに、

Y は-CH $_2$ SO $_2$ -、-SCH $_2$ -、-SOCH $_2$ - または-SO $_2$ CH $_2$ -を表し、

R²が水素、置換もしくは非置換の低級アルケニル、トリフルオロメチル、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、アミノ、置換もしくは非置換の低級モノアルキル置換アミノ、置換もしくは非置換の低級ジアルキル置換アミノ、置換もしくは非置換のアリール、置換もしくは非置換のアラルキルアミノ、置換もしくは非置換のアリールアミノ、置換もしくは非置換の脂環式複素環基、置換もしくは非置換のNー置換の複素環基または

$$R^3$$

(式中、n、R³、R⁴およびQは、前記と同義である)を表すときに、

Y は-0CH $_2$ -を表す] で表される三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩に関する。

以下、一般式(I)で表される化合物を化合物(I)という。他の式番号の化合物についても同様である。

一般式(I)の各基の定義において、低級アルキルとしては直鎖または分枝状の炭素 数1~6の、例えばメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチ ル、sec-ブチル、tert-ブチル、ペンチル、ヘキシルまたは 1.2.2-トリメチルプロ ピル等が包含される。ハロゲンはフッ素、塩素、臭素、ヨウ素の各原子を意味する。 低級アルコキシ、低級モノアルキル置換アミノ及び低級ジアルキル置換アミノにお けるアルキル部分は前記低級アルキルと同義である。低級アルカノイルアミノにお ける低級アルカノイルとしては炭素数1~6の、例えばホルミル、アセチル、プロ パノイル、ブタノイル、ペンテノイル、2.2-ジメチルプロパノイル等が包含される。 低級アルケニルとしては直鎖または分枝状の炭素数2~6の、例えばビニル、アリ ル、1-プロペニル、メタクリル、1-ブテニル、クロチル、ペンテニル及びヘキセニ ル等が包含される。アリールとしてはフェニル、ナフチル等が包含され、ヘテロア リールとしてはピリジル、フリル、チエニル、キノリル、イミダゾリル、ベンゾイ ミダゾリル、チアゾリル等が包含される。アラルキルとしては炭素数7~12のベ ンジル、フェネチル、ナフチルメチル等が包含される。脂環式複素環基としては、 例えばテトラヒドロフリル、テトラヒドロチエニル、クロマニル等が包含される。 N-置換の複素環基は $1\sim 2$ の窒素原子をその環内に含む複素環であり、0、S 等の ヘテロ原子を含んでいても良く、かつその環内の窒素原子が隣接するカルボニル基 と結合している複素環を表わす。N-置換の複素環基としては、例えばピロリジニ ル、ピペラジニル、ピペリジノ、モルホリノ、チオモルホリノ、オキサゾリル等が 包含される。環状アルキルとしては炭素数3~8の、例えばシクロプロピル、シク

ロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル、シクロオクチル等 が包含される。

置換低級アルキル、置換低級アルコキシ、置換低級モノアルキル置換アミノ、置換低級ジアルキル置換アミノ、置換低級アルカノイルアミノ、置換低級アルケニル及び置換環状アルキルにおける置換基としては、同一または異なって置換数1~3のヒドロキシ、ハロゲン、ニトロ、アミノ、低級モノアルキル置換アミノ、低級ジアルキル置換アミノ、低級アルコキシ等が包含される。ハロゲンは前記と同義である。低級モノアルキル置換アミノ、低級ジアルキル置換アミノ、低級アルコキシにおけるアルキル基は前記低級アルキルと同義である。

置換アリール、置換へテロアリール、置換アラルキル、置換アラルキルアミノ、 置換アリールアミノの置換基としては、同一または異なって置換数 1~3の低級アルキル、ヒドロキシ、アミノ、ハロゲン等が包含される。低級アルキル、ハロゲンはそれぞれ前記低級アルキル、ハロゲンと同義である。

置換脂環式複素環基、置換されたN-置換の複素環基の置換基としては、同一または異なって置換数1~3の低級アルキル、ヒドロキシ、ハロゲン等が包含される。 低級アルキル、ハロゲンはそれぞれ前記低級アルキル、ハロゲンと同義である。

R¹として好ましいのは水素、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、ハロゲンであり、さらに好ましいのは水素である。

Y として好ましいのは、 $-CH_2SO_2$ -、 $-SO_2CH_2$ -、 $-OCH_2$ -であり、さらに好ましいのは-CH, SO_2 -である。

 X^1 - X^2 - X^3 として好ましいのは S-CR 7 =CR 8 (式中、R 7 および R 8 は前記と同義である) または CR 5 =CR 6 -CR 7 =CR 8 (式中、R 5 、R 6 、R 7 および R 8 は、前記と同義である) であり、さらに好ましいのは S-CR 7 =CR 8 (式中、R 7 および R 8 は前記と同義である) である。

R²として好ましいのは

$$R^3$$

(式中、n、 R^3 、 R^4 および Q は前記と同義である) であり、さらに好ましいのは

である。

化合物(I) の薬理学的に許容される塩としては、薬理学的に許容される酸付加塩が挙げられ、例えば塩酸塩、臭化水素酸塩、ヨウ化水素酸塩、硝酸塩、硫酸塩、リン酸塩等の無機酸塩、ギ酸塩、酢酸塩、安息香酸塩、マレイン酸塩、フマル酸塩、コハク酸塩、酒石酸塩、クエン酸塩、シュウ酸塩、グリオキシル酸塩、アスパラギン酸塩、メタンスルホン酸塩、エタンスルホン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩等の有機酸塩が挙げられる。

次に、化合物(I) の製造法について説明する。

工程 1: 化合物(I) の中で Y が-0CH $_2$ -である化合物(Ia)及び Y が-SCH $_2$ -である化合物(Ib)は、次の反応工程に従い製造することができる。

$$X_2$$
 X_1 X_3 X_4 X_3 X_4 X_4 X_5 X_4 X_5 X_5 X_6 X_8 X_8

(式中、Z は、 $\mathring{0}$ または S を表し、 R^{-1} 、 R^{-2} および X^{-1} – X^{-2} – X^{-3} は前記と同義である)

化合物(Ia)及び化合物(Ib)は、化合物(II)をジクロロメタン、ジクロロエタン、

テトラクロロエタン、ジメチルアセトアミド等の不活性溶媒中、当量の塩化チオニル、塩化オギザリル等のハロゲン化剤で、 $-20\sim0$ $\mathbb C$ の間の温度で 5 分 ~12 時間処理した後、化合物(III)と、0 $\mathbb C$ \sim 用いた溶媒の沸点の間の温度で 5 分 ~24 時間反応させることにより得るか、または市販の化合物(II)に対応する酸無水物または酸塩化物と化合物(III)とを前記の条件で反応させることにより得ることができる。

なお原料化合物(II)は市販品であるか、ジャーナル・オブ・ケミカル・ソサイエティー(J. Chem. Soc.)、2329 ページ(1951 年)に記載の方法により得ることができる。また原料化合物(III)は、以下に示す工程2に記載の方法により得ることができる。

工程2:化合物(III) は、次の反応工程に従い製造することができる。

(式中、R¹、X¹-X²-X³および Z は、それぞれ前記と同義である)

化合物(V)は、市販のあるいはジャーナル・オブ・オーガニック・ケミストリー (J. Org. Chem.)、52 巻、129 ページ (1987 年)、シンセティック・コミニュケーションズ (Syn. Commun.)、24 巻、1789 ページ (1994 年)等に記載の方法により得られる化合物(IV)のニトロ基を還元鉄等の還元剤の存在下、メタノール、エタノール等の溶媒の含水溶媒中、室温から用いた溶媒の沸点の間の温度で1~24時間処理して還元した後に得られるアミンと無水酢酸、塩化アセチル等のアセチル化剤とをピリジン、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン等の塩基の存在下、

テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、 ジクロロメタン等の不活性溶媒中、0 ℃~用いた溶媒の沸点の間の温度で 1 ~24 時 間反応させることにより得ることができる。

化合物(VII)は、化合物(V)と化合物(VI)から調製したナトリウム塩とを無溶媒で加熱するか、テトラヒドロフラン、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド、トルエン、キシレン等の不活性溶媒中、0 ℃~用いた溶媒の沸点の間の温度で1~24時間反応させることにより得ることができる。

化合物(I)の中で Y が-0CH $_2$ -または-SCH $_2$ -であり、かつ R 2 がメチル基である化合物 (Iaa) 及び化合物 (Iba) は化合物 (VII) を、公知の方法(特開平 2-91040 (EP345747)等)に準じて、ジクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、テトラクロロエタン、ニトロベンゼン、二硫化炭素、 $_0$ -ジクロロベンゼン等の不活性溶媒中、 $_1$ 5℃~室温の間の温度で、トリフルオロ酢酸無水物で処理することにより対応する酸無水物とし、次いで該酸無水物を単離することなく同じ溶媒中で $_0$ 1~1当量のボロントリフルオリド・ジエチルエーテレート、塩化アルミニウム、四塩化チタン等のルイス酸または硫酸、トリフルオロ酢酸、メタンスルホン酸、トリフルオロメタンスルホン酸などのプロトン酸の存在下、 $_0$ 0℃~用いた溶媒の沸点の間の温度で閉環することにより得ることができる。

化合物(III)は、化合物(Iaa)または化合物(Iba)を濃塩酸等の存在下、メタノール、エタノール等の溶媒の含水溶媒中あるいは無溶媒で加熱還流することにより得ることができる。

また化合物(III)は上記の反応の順番を変更しても合成することができる。すなわち化合物(V)から化合物(VII)を得る方法に準じて、化合物(IV)に化合物(VI)から調製したナトリウム塩を反応させて、化合物(VIII)に導くことができる。化合物(VII)から化合物(Iaa)及び化合物(Iba)を得る方法に準じて、化合物(VIII)を閉環反応に供することで化合物(IX)を得ることができる。化合物(IV)の二トロ基を還元した方法に準じて、化合物(IX)の二トロ基を還元することによっても化合物(III)を得ることができる。

工程3:化合物(VII)は、次の反応工程に従い製造することもできる。

(式中、R¹、X¹-X²-X³および Z は、それぞれ前記と同義である)

化合物(XI)は公知の方法に従い、2-ニトロ-6- メチル安息香酸エチルエステル等の市販の対応する原料(X)を、アゾビスイソブチロニトリル(AIBN)等のラジカル開始剤およびN-ブロモスクシンイミド(NBS)等の臭素化剤の存在下、四塩化炭素、1,2-ジクロロエタン等の溶媒中、1~24 時間加熱還流することにより得ることができる。

化合物(XII)は化合物(XI)と化合物(VI)とを、トリエチルアミン、ナトリウムメトキシド、炭酸カリウム等の塩基の存在下、ジクロロメタン、テトラヒドロフラン、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド等の不活性溶媒中、-20 ℃~用いた溶媒の沸点の間の温度で1 ~24 時間反応させることにより得ることができる。

化合物(XIII)は化合物(XII)のニトロ基を、還元鉄等の還元剤の存在下、メタノール、エタノール等の溶媒の含水溶媒中、室温から用いた溶媒の沸点の間の温度で 1~24 時間処理して還元した後、得られるアミンと無水酢酸、塩化アセチル等のアセチル化剤とをピリジン、トリエチルアミン、ジイソプロピルアミン等の塩基の存在下、テトラヒドロフラン、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、ジクロロメタン等の不活性溶媒中、0 ℃~用いた溶媒の沸点の間の温度で 1~24 時間反応させることにより得ることができる。

化合物(VII)は化合物(XIII)を水酸化リチウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の塩基の存在下、メタノール、エタノール、ジオキサン、テトラヒドロフラン等の溶媒の含水溶媒中、室温~用いた溶媒の沸点の間の温度で 5 分~24 時間加水分解することにより得ることができる。

また化合物(XIII)から化合物(VII)を得た方法に準じて、化合物(XII)を処理することで化合物(XIV)を得ることができる。

工程4: 化合物(I) の中で Y が-CH $_2$ SO $_2$ -または-SO $_2$ CH $_2$ -である化合物(Id)または化合物(Ie)は、次の反応工程に従い製造することができる。

$$X_2$$
 X_3
 X_3
 X_3
 X_3
 X_4
 X_3
 X_4
 X_3
 X_4
 X_3
 X_4
 X_4
 X_3
 X_4
 X_4
 X_4
 X_5
 X_4
 X_5
 X_4
 X_5
 X_5
 X_6
 X_7
 X_8
 X_8

$$X_2$$
 X_3
 X_3
 X_3
 X_3
 X_4
 X_4
 X_3
 X_4
 X_5
 X_4
 X_5
 X_5
 X_4
 X_5
 X_5
 X_6
 X_7
 X_8
 X_8

(式中、R¹、R²および X¹-X²-X³は、それぞれ前記と同義である)

化合物(Id)または化合物(Ie)は、化合物(XV)または化合物(Ib)を 2 当量以上のメタクロロ過安息香酸もしくはマグネシウムモノペルオキシフタル酸・6 水和物等の酸化剤の存在下、ジクロロメタン、クロロホルム、1,2-ジクロロエタン、1,1,2,2-テトラクロロエタン等の不活性溶媒中、0 ℃~用いた溶媒の沸点の間の温度で 1 ~

24 時間処理することにより得ることができる。

化合物(XV) または化合物(Ib) において X^{1} – X^{2} – X^{3} が N = CR^{5} – CR^{6} – CR^{7} (式中、 R^{5} 、 R^{6} および R^{7} は前記と同義である)、 CR^{5} = CR^{6} – CR^{7} (式中、 R^{5} 、 R^{6} および R^{7} は前記と同義である)、 CR^{5} = CR^{6} – CR^{7} = N (式中、 R^{5} 、 R^{6} および R^{7} は前記と同義である) である場合は、使用する酸化剤の当量、反応温度等を含む反応条件を種々変更することによって、化合物(Id) または化合物(Ie) において環内の窒素原子が酸化された化合物、すなわち X^{1} – X^{2} – X^{3} が N0 = CR^{5} – CR^{6} – CR^{7} (式中、 R^{5} 、 R^{6} および R^{7} は前記と同義である)、 CR^{5} = CR^{6} – N0 = CR^{7} (式中、 R^{5} 、 R^{6} および R^{7} は前記と同義である) で表わされる化合物を合成することもできる。

工程5:化合物(XV)は、次の反応工程に従い製造することができる。

酸
$$X_2$$
 X_1 X_2 X_3 X_3 X_4 X_2 X_3 X_4 X_3 X_4 X_4 X_5 X_4 X_5 X_4 X_5 X_5 X_6 X_8 X

(式中、R¹、R²および X¹-X²-X³は、それぞれ前記と同義である)

化合物(XVI)は公知の方法に従い 2-メチル安息香酸メチルエステル、2-メチルニコチン酸メチルエステル、3-メチルチオフェン-2-カルボン酸メチルエステル等の対応する原料を、アゾビスイソブチロニトリル (AIBN) 等のラジカル開始剤およびN-ブロモスクシンイミド (NBS) 等の臭素化剤の存在下、四塩化炭素、1,2-ジクロロエタン等の溶媒中、1~24時間加熱還流することにより得ることができる。

化合物(XVIII)は、市販の 3-アミノチオフェノール等のアミノチオフェノール誘導体(XVII)と上記の化合物(XVI)とをトリエチルアミン、ナトリウムメトキシド、炭酸カリウム等の塩基の存在下、ジクロロメタン、テトラヒドロフラン、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド等の不活性溶媒中、-20 ℃~用いた溶媒の沸点の間の温度で 1~24 時間反応させることにより得ることができる。

化合物(XIX)は化合物(XVIII)と無水酢酸、塩化アセチル等のアセチル化剤とを、ピリジン、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン等の塩基の存在下、テトラヒドロフラン、ジオキサン、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセタミド、ジクロロメタン、ジメチルスルホキシド等の不活性溶媒中、-20 ℃~用いた溶媒の沸点の間の温度で1~24時間反応させることにより得ることができる。

化合物(XX)は化合物(XIX)を、水酸化リチウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の塩基の存在下、メタノール、エタノール、ジオキサン、テトラヒドロフラン等の溶媒の含水溶媒中、室温から用いた溶媒の沸点の間の温度で 5 分~24 時間加水分解した後、得られるカルボン酸を、公知の方法(特開平 2-91040(EP345747)等)に準じて、ジクロロメタン、1、2-ジクロロエタン、テトラクロロエタン、ニトロベンゼン、二硫化炭素、ニトロメタン、ロージクロロベンゼン等の不活性溶媒中、一15℃~室温の間の温度で、トリフルオロ酢酸無水物で処理することにより酸無水物とし、次いで該酸無水物を単離することなく同じ溶媒中、0.1~1 当量のボロントリフルオリド・ジエチルエーテレート、塩化アルミニウム、四塩化チタン等のルイス酸またはポリリン酸、硫酸、トリフルオロ酢酸、メタンスルホン酸、トリフルオロメタンスルホン酸等のプロトン酸の存在下、0 ℃~用いた溶媒の沸点の間の温度で閉環することにより得ることができる。

化合物(XXI)は工程2の化合物(Iaa)及び化合物(Iba)から化合物(III) を得る方法に準じて化合物(XX)を処理することにより得ることができる。

化合物(XV) は化合物(XXI)を用い、工程1に記載した方法に準じて得ることができる。また R ²がアミノ、置換もしくは非置換の低級モノアルキル置換アミノ、置換もしくは非置換のアラルキルアミノ、置換もしくは非置換のアラルキルアミノ、置換もしくは非置換のアラルキルアミノ、置換もしくは非置換のアラルキルアミノ、置換もしくは非置換のN-置換の複素環基である場合は、ジャーナル・オブ・メディシナル・ケミストリー(J. Med. Chem.)、39 巻、304 ページ(1996 年)等に記載の方法に従い、化合物(XXI)をテトラヒドロフラン等の不活性溶媒中、0℃から25℃の間の温度でクロロ蟻酸フェニルまたはクロロ蟻酸p-ニトロフェニルで対応するカルバメート体に導いた後に、同温度で対応するアミンと反応して目的化合物を合成することができる。

上記各製造法における中間体および目的化合物は、有機合成化学で常用される精製法、例えば、濾過、抽出、洗浄、乾燥、濃縮、再結晶、各種クロマトグラフィー等の方法を用いることにより単離・精製することができる。また中間体においては、特に精製することなく次の反応に供することも可能である。

化合物(I)の中には、幾何異性体、光学異性体等の立体異性体が存在し得るものもあるが、本発明はこれらを含め、全ての可能な異性体およびそれらの混合物を包含する。

化合物(I)の塩を取得したいとき、化合物(I)が塩の形で得られるときはそのまま精製すればよく、また遊離の形で得られるときは、化合物(I)を適当な溶媒に溶解または懸濁させ、酸を加えて塩を形成させた後に単離、精製すればよい。

また、化合物(I)は、水あるいは各種溶媒との付加物の形で存在することもあるが、 これらの付加物も本発明に包含される。

次に、化合物(I)の具体例を表1から表3に示す。

【表1-1】

Compd. No.	R	Compd. No.	R
1-1	S O O	1-9	
1-2		1-10	S O O O O O O O O O O O O O O O O O O O
1-3		1-11	
1-4		1-12	
1-5		1-13	
1-6		1-14	N S O
1-7		1-15	
1-8		1-16	

【表1 -2 】 O OH CH₃ CF₃

	UF3		
Compd. No.	R	Compd. No.	R
1-17		1-25*	
1-18		1-26**	S 5 0
1-19	F O O	1-27	HO SO
1-20	F OO	1-28	S O O OCH ₃
1-21	F O O	1-29	S O CH ₃
1-22	F 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	1-30	S CI
1-23	H ₃ C	1-31	S CH ₃
1-24	H ₃ CO	1-32	S CH ₃ CH ₃ O O

*; (S)-enantiomer, **; (R)-enantiomer

【表1-3】 R、N OH CF₃

Compd. No.	R .	Compd. No.	R
1-33	S C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	1-41	H ₃ CO S O
1-34	S OCH ₃	1-42	
1-35	SOF	1-43	
1-36	H ₂ N	1-44	CH ₃ O O
1-37	H ₃ C N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	1-45	H ₃ CO O O O O O O O O O O O O O O O O O O
1-38	H ₃ C N S O	1-46*	O ₂ N S O O O O O
1-39 _F	H ₃ C O O O O O O O O O O O O O O O O O O O	1-47*	O ₂ N S O O
1-40	H ₃ CO %	1-48	H ₃ CO O

*; (S) -enantiomer

【表1-4】	
--------	--

N H	CF ₃
Compd. No.	R
1-49	H₃CO S
1-50	H ₃ CO 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
1-51	
1-52	
1-53	
1-54	
1-55	

Compd. No.	R	Compd. No.	R
2-1		2-9	H ₃ CO 500
2-2		2-10	F O O S O S
2-3	S CH ₃	2-11	S O CI
2-4	S CI	2-12	S O F
2-5	S CI		
2-6	S O CH ₃		
2-7	S O O O O O O O O O O O O		
2-8	CH ₃ O O		

Compd. No.	Ar	Position	R	Compd. No.	Ar	Position	R
3-1	S	a	−CH ₃	3-11	S	а	Br CH ₃
3-2	F	a	—СН ₃	3-12	S	а	OH CH ₃
3-3	F	C C	−CH ₃	3-13 H	l ₃ CO	a	OH CH ₃
3-4	S	a	−CF ₃	3-14	S	а	OH CH ₃ C
3-5	S	c	−CF ₃	3-15	S	а	ОН
3-6	S	a -	−о∕`сн _а	₃ 3-16	S	а	OH CH ₃
3-7	S	a	OH	3-17	S	а	OH
3-8	S	a	CI	3-18	S	а	CH ₃ OHCF ₃
3-9	S	a	~°	3-19	S	a	CF ₃ CF ₃ OH
3-10	S	a	-	3 -20	S	а	CH ₃ CH ₃ NH ₂

	ő Č)					
Compd. No.	Ar	Position	R	Compd. No.	Ar	Position	R
3-21	S	a	\neg	3-31	S	, a	OH CH ₃
3-22	S	a a	<u></u>	3-32	S	а	VOCH ₃
3-23	S	a	OH				
3-24	S	a H	CI				
3-25	S	a	HO				
3-26	S	a	−N ^{CH₃}				
3-27	S	a	-N_O				
3-28	S	a ,	CH ₃ CH ₃ CH ₃				
3-29	S	a	ÇH₃ N OH				
3-30	S	d	O CH ₃ CH ₃				

発明を実施するための最良の形態

次に、頻尿・尿失禁治療薬としての化合物(I)の作用について具体的に説明する。 「 IC_{50} 」は下記に記載する試験例 1 および 2 では、膀胱組織の収縮において 50%の減少を引き起こす試験化合物の濃度を意味する。

〈試験例1〉

雄性のアルビノ・ハートリー(albino Hartley)モルモット(350-550 g)をペントバルビタール・ナトリウム麻酔下に放血致死させた。下方腹腔を開き、膀胱の位置を定めた。位置を定めた後、その周囲の結合組織および脂肪組織を除いて清浄にした。膀胱の腹側表面上の2本の骨盤神経を切除した後、膀胱本体を尿管の入り口の上に取り出した。膀胱をクレブスーヘンゼライト(Krebs-Henseleit)緩衝液 [組成(ミリモル): NaCl 118, KCl 4.7, MgSO4 1.2, KH2PO4 1.2, CaCl2 2.5, NaHCO325 および D-グルコース 11.1] 中で洗浄した後、ペトリ皿中の緩衝液を浸したガーゼの上に置いた。膀胱のドームおよび三角部を切り取りかつ廃棄した。背側中央を鋏で縦に切断し、膀胱をガーゼの上に平らに置いた。膀胱ドーム先端および三角部側を切断し廃棄し、膀胱の粘膜を除去した。膀胱背側部を経度方向に(垂直に)切断することにより、幅約2.0 mm、長さ約10 mm のストリップを6 本得た。

個々のストリップのそれぞれの一端をプラスティック支持体ロッドに固定し、他端を縫合糸を接続したセルフィンに固定した。支持体を 20~ml の組織浴中に固定し、セルフィンに接続した 縫合糸を、カー変位変換器(force-displacement transducer;日本光電 TB-611T)に取り付けた。組織をクレブスーヘンゼライト緩衝液中に懸垂し、浴用溶液を 37° に加温し、5% CO_2 および 95% O_2 ガスで通気した。溶液の pH 値は、ほぼ 7.4 に調整した。変換器をポリグラフ(日本光電 AP-621G)に連結し、張力変化をレコーダー(YOKOGAWA type 3066)上に記録した。ポリグラフは、0.5~g/cmで目盛りを決定した。

組織を前負荷なしに緩衝液中で15分間インキュベートした後、約1時間張力を加えた。加えられる前負荷張力は1.5 g であり、それを約1 g まで弛緩させた。組織を15分間隔で洗浄し、張力は洗浄直前に1.5 g に調整した。組織の張力が1 g で定常状態になるように調整した。この平衡時間の後、50 mmol/L KCl (浴中の全濃度)を加え、10分後に組織を洗浄した。30分間隔で KCl を加え、10分後に洗浄し、

KCI による収縮強度が一定になるまで KCI の適用を繰り返した。KCI 適用により組織が一定に収縮することを確認し、洗浄後に定常状態まで弛緩する場合、50 mmol/L KCI を再度適用した。組織が定常状態に達しベースラインが得られた後、実験化合物を半対数単位増加の累積法で適用した。各濃度の接触時間は30分間である。化合物の作用は、アゴニストで誘発された張力の最大弛緩%として表した。

結果を第4表に示す。

さらに、試験例1においてKCI の濃度を変えた試験例を記載する。

〈試験例2〉

試験例1と同様の方法により摘出膀胱標本を作製し、標本の張力を測定した。組織の張力が1gで定常状態になるように調整した後、15 mmol/L KCl を適用した。 KCl により律動的な収縮が発現することを確認し、組織を洗浄した。再度15 mmol/L KCl を適用し、律動的な収縮が一定して起こり定常状態に達した後、実験化合物を半対数単位増加の累積法で適用した。各濃度の接触時間は30分間である。化合物の作用は、アゴニストで誘発された張力の最大弛緩%として表した。

結果を第4表に示す。

第4表

化合物	IC ₅₀ (μ M)	IC ₅₀ (μ M)
番号	KCI (15 mmol/L)	KCI (50 mmol/L)
1-1	2.6	>10
1-2	5.1	>10
1-3	6.3	>10
1-4	3.2	4.5
1-5	4.0	8.7
1-7	>10	N.T.
1-8	7.5	N.T.
1-9	>10	N.T.
1-14	>10	N.T.
1-19	4.3	N.T.
1-22	6.5	N.T.
1-24	>10	N.T.
1-25	2.6	10.5
1-26	6.6	6.3
1-28	>10	N.T.
1-29	2.4	N.T.
1-33	0.7	N.T.
1-35	2.5	N.T.
3-5	8.3	8.7
3-9	>10	N.T.
3-12	>10	N.T.
3-14	>10	N.T.

N.T.=not tested

また本発明による化合物の有効性は、排尿間隔の延長作用を評価するのに用いられる下記に記載する試験法によって実証できる。

<試験例3 >

雄性の SD 系ラット(200-300 g)をネンブタール 50 mg/kg 腹腔内投与により麻酔した。ラットの腹部、大腿部および首の後背部の毛を剃り落として 70% エタノールにより消毒した。大腿動脈カテーテル挿入に対しては、左大腿動脈を大腿部切開により露出させた。ヘパリン添加(1000 単位/mL)生理食塩液を充填したカテーテルを動脈中に 2-3 cm 導入し、その先端が腹部大動脈に位置するようにした。カテーテルの末端を頸背部で体外に露出させ、密栓を施し皮膚に固定した。膀胱カテーテル挿入に際しては、Yaksh らの方法[アメリカン・ジャーナル・オブ・フィジオロジー

(Am. J. Physiol.)、251 巻、 R1177-1185 (1986 年)]を参考にカテーテルを植え込んだ。膀胱を生中腹部切開によって露出させた。膀胱ドームに小切開を加え、小さな開口部を作った。生理食塩液を充填したカテーテルを膀胱内にいれ、シルク糸で結紮し固定した。カテーテルの他端をトロカールを用いて、皮下を通して頸背側部より体外へ露出させた。露出させたカテーテル端を密栓して皮膚に固定した。腹部筋肉および皮膚を縫合し、実験動物を麻酔から回復させた。

手術から 24~48 時間後にラットを秤量し、ボールマンケージ(夏目製作所)に入れ、半拘束下に実験を行った。動脈カテーテルを血圧測定用の圧力変換器(日本光電 DX-300)に連結した。膀胱カテーテルを生理食塩液注入用ポンプおよび圧力変換器に対して PE50 および 3 方活栓によって連結した。経膀胱的に生理食塩液注入(0.15 mL/分)を開始し、かつ実験の期間中持続した。血圧、心拍数および膀胱内圧の変化を日本光電ポリグラフで記録した。被検動物を排尿パターンが一定になるまで(約 60~120 分間)平衡にさせた。この時点で各実験パラメーターの基礎値を記録し、ラットに、容量が 1 mL/kg (体重)であるような適当な用量の試験化合物(0.3%カルボキシメチルセルロースー生理食塩液中)を強制的に経口投与した。実験パラメーターに対する化合物の効果を、投与後 5 時間まで観察した。対照薬としては、クロマカリムを用いた。化合物投与後 1 時間毎に 5 時間後までの収縮間隔、全身血圧および心拍数を、投与前値を 100 としたときの相対値で示した。

結果を第5表に示す。

第5表

	15 1 5	第5数	
化合物番号	投与量	時間	収縮間隔
	(mg/kg)	(h)	(%)
1-1	1	0	100±0
		1	138±15
		2	166±16
		3	170±6
		4	181±16
		5	203±21
1-2	1	0	100±0
		1	116±8
		2	136±5
	·	3	149±9
		4	143±5
		5	139±6
1-3	1	0	100±0
		1	123±15
		2	135±11
		3	144±10
		4	160±19
		5	160±16
1-7	1	0	100±0
		1	116±9
		2	138±12
		3	156±17
		4	155±16
		5	155±17
1-9	1	0	100±0
		1	129±23
		2	123±10
		3	143±12
·		4	135±16
		5	130±5
1-19	1	0	100±0
		1	114±9
		2	139±7
		3	136±11
		4	145±6
		5	167±15
1-24	1	0	100±0
		1	140±11
		2	121±17
		3	160±19
		4	169 ± 25
		5	169±25

化合物番号	投与量	時間	収縮間隔
	(mg/kg)	(h)	(%)
1-25	0.1	0	100±0
		1	108±9
		2	140±9
		. 3	140±12
		4	148±13
		5	163±17
1-26	0.1	0	100±0
		1	118±8
		2	137±7
		3	145±7
		4	152±8
		5	168±7
1-28	1	0	100±0
	,	1	127±10
		2	139±7
	i	3	133±6
		4	140±3
		5	145±3
1-33	1	0	100±0
		1	124±15
		2	137±15
		3	137±4
		4	142±10
		5	148±21
1-35	1	0	100±0
		1	115±2
		2	133±12
		3	131±15
		4	152±4
		5	148±3
3-5	1	0	100±0
		1 -	131±12
		2	152±4
		3	145±18
		4	157±13
] 		5	158±4
3-9	1	0	100±0
		1	122±7
		2	128±16
		3	129±18
ľ		4	150±19
		5	160±21

3-12	1	0	100±0
		1	118±18
		2	153±20
		3	152±17
		4	161±26
		5	165±19

第5表

第5 衣					
化合物番号	投与量	時間	収縮間隔	血圧	心拍数
	(mg/kg)	(h)	(%)	(%)	(%)
1-1	10	0	100±0	100±0	100±0
		1	124±4	97±5	97±4
		2	139±9	96±5	101±4
		3	154±14	94±4	100 ± 3
		4	176±13	94 ± 3	100 ± 3
		5	190±15	93±3	100±3
1-25	10	0	100±0	100±0	100±0
		1	133±15	96±3	111±5
1		2	128±10	93±1	109±5
		3	149±19	95±2	110±4
		4	180 ± 22	93±1	107±6
		5	183±14	95±1	104±7
1-25	3	0	100±0	100±0	100±0
		1	129±8	96±1	105±4
		2	125±14	94±2	105±4
		3	143±22	93±2	104±3
		4	165±22	93±2	99±2
		5	161±13	94±2	98±2
クロマカリム	1	0	100	100	100
		1	124	46	98
		2	133	52	100
		3	142	54	98
		4	133	60	99
		5	133	64	99

化合物(I) は、例えば、錠剤、カプセル剤、シロップ剤等の通常適用される剤形に 調製して、経口的に、あるいは筋肉内注射、静脈内注射、点滴、座剤による直腸内 投与等の非経口的投与で投与することができる。それらの経口的または非経口的に 投与する剤形の製剤化には、通常知られた方法が適用され、例えば各種の賦形剤、 滑沢剤、結合剤、崩壊剤、等張化剤、乳化剤等を含有しても良い。

使用する製剤用担体としては、例えば、水、注射用蒸留水、生理食塩水、グルコ

ース、フルクトース、白糖、マンニット、ラクトース、でんぷん、セルロース、メチルセルロース、スルホキシメチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース、アルギン酸、タルク、クエン酸ナトリウム、炭酸カルシウム、リン酸水素カルシウム、ステアリン酸マグネシウム、尿素、シリコーン樹脂、ソルビタン脂肪酸エステル、グリセリン脂肪酸エステル等が挙げられる。

化合物(I) の有効量および投与回数は、投与形態、患者の年齢、体重、治療すべき症状の性質もしくは重篤度等により異なるが、通常、投与量は、経口の場合、成人一人当たり、0.01 mg ~1 g、好ましくは 0.05~50 mg を一日一回ないし数回投与する。静脈内投与等の非経口的投与の場合、成人一人当たり、0.001~100 mg、好ましくは 0.01~10 mg を一日一回ないし数回投与する。しかしながら、これら投与量に関しては、前述の種々の条件により変動する。

以下に、参考例および実施例により本発明の態様を説明する。

参考例および実施例で用いられるプロトン核磁気共鳴スペクトル (NMR) のピーク 位置はテトラメチルシランから低磁場側に 100 万分の 1 単位 (ppm) で表現する。ピーク形状は次のように表わす。

 $s: \mathcal{S} : \mathcal{S$

参考例1

3-(3-アミノフェニルチオメチル) チオフェン-2-カルボン酸メチルエステル 3-アミノチオフェノール(2.3 g, 18.7 mmol)とトリエチルアミン(3.12 ml, 22.4 mmol)のジクロロメタン(30 ml)溶液に、氷冷下、3-ブロモメチルチオフェン-2 -カルボン酸メチルエステル(6.24 g, 22.4 mmol)をゆっくり加え、30分間撹拌した。反応終了後、反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。乾燥剤を濾別後、有機層を減圧下濃縮し、得られる油状物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=7/1)で精製することにより、油状の3-(3-アミノフェニルチオメチル)チオフェン-2-カルボン酸メチルエステルを得た(4.82 g. 92%)。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 3. 63 (br, 2H), 3. 84 (s, 3H), 4. 52 (s, 2H), 6. 49 (d, 1H,

J=7. 9 Hz), 6. 64 (s, 1H), 6. 71 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 02 (t, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 05 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 7. 37 (d, 1H, J=5. 3 Hz).

参考例 2

3-(3-アセトアミドフェニルチオメチル)チオフェン-2-カルボン酸メチルエステル

参考例1で得られたアミン(4.81 g, 17.3 mmol)をジクロロメタン(50 ml) に溶解し、氷冷下、トリエチルアミン(2.87 ml, 20.7 mmol)および無水酢酸(1.78 ml, 19.0 mmol)を加え、2 時間撹拌した。反応終了後、反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。乾燥剤を濾別後、有機層を減圧下濃縮し、3 ー(3-アセトアミドフェニルチオメチル) チオフェン-2-カルボン酸メチルエステルを得た(5.25 g, 95 %)。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 2. 15 (s, 3H), 3. 83 (s, 3H), 4. 52 (s, 2H), 7. 02 (d, 1H, J=7. 8 Hz), 7. 06 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 7. 17 (t, 1H, J=7. 8 Hz), 7. 36 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 7. 39 (d, 1H, J=7. 8 Hz), 7. 58 (br, 1H).

参考例3

3-(3-アセトアミドフェニルチオメチル)チオフェン-2-カルボン酸

参考例 2 で得られたメチルエステル(5.25 g, 17.2 mmol)をメタノール(30 ml)に溶解し、2 mol/L 水酸化ナトリウム水溶液(30 ml)を加え、60℃で1 時間撹拌した。反応液を濃縮後、1 mol/L 塩酸水溶液でpH を 3 とし、析出した白色固体を濾取した。得られた白色固体を水でよく洗浄し、乾燥することにより、3-(3-アセトアミドフェニルチオメチル) チオフェン-2-カルボン酸を得た(4.06 g, 77 %)。

¹ H-NMR (DMS0- d_6) δ : 2.03 (s, 3H), 4.54 (s, 2H), 6.96 (d, 1H, J=7.8 Hz), 7.11 (d, 1H, J=5.1 Hz), 7.19 (t, 1H, J=7.8 Hz), 7.37 (d, 1H, J=7.8 Hz), 7.63 (s, 1H), 7.67 (d, 1H, J=5.1 Hz), 9.93 (br, 1H).

参考例4

9-アセトアミド-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン[化 合物 A]

7-アセトアミドー4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピンー10-オン[化

合物 B]

参考例 3 で得られたカルボン酸(3.0 g, 9.9 mmol)をジクロロメタン(30 ml)に懸濁し、氷冷下、トリフルオロ酢酸無水物(2.24 ml, 15.9 mmol)を滴下し、室温で2時間撹拌した。反応液を再び氷冷した後、ボロントリフルオリド・ジエチルエーテレート(0.5 当量)を加え、室温で一晩撹拌した。反応終了後、ジクロロメタン層を、水、5%炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。乾燥剤を濾別後、有機層を減圧下濃縮し、得られた油状物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=100/1)で精製することにより、9 ーアセトアミドー4,10ージヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピンー10ーオン[化合物 A](0.74 g, 28 %)および7 ーアセトアミドー4,10ージヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピンー1(1)です。11 ペーンゾチエピンー10ーオン[化合物 A] 1 H-NMR (CDCl3) る: 2.18 (s, 3H), 3.95 (s, 2H), 6.96 (d, 1H, J=5.0 Hz), 7.39-7.45 (m, 2H), 7.60 (d, 1H, J=5.0 Hz), 8.28 (d, 1H, J=7.8 Hz), 9.98 (br, 1H).

[化合物 B] 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 2.09 (s, 3H), 4.17 (s, 2H), 7.15 (d, 1H, J=5.3 Hz), 7.60 (d, 1H, J=8.9 Hz), 7.91 (d, 1H, J=5.3 Hz), 7.95 (s, 1H), 7.97 (d, 1H, J=8.9 Hz), 10.34 (br, 1H).

参考例5

9-アミノ-4.10-ジヒドロチエノ[3.2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン

参考例 4 で得られた 9-アセトアミドー4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(0. 74 g, 2. 5 mmol)を、メタノール(15 ml) および濃塩酸(15 ml)の混合溶媒中、1 時間加熱還流した。反応液を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液中にあけ、酢酸エチル(25 ml)で抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。乾燥剤を濾別後、有機層を減圧下濃縮することにより、9 -アミノー4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オンを黄色固体として得た(0. 6 g, 99%)。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 3. 92 (s, 2H), 5. 70 (br, 1H), 6. 63 (d, 1H, J=8. 2 Hz), 6. 92 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 6. 95 (d, 1H, J=8. 2 Hz), 7. 10 (t, 1H, J=8. 2 Hz), 7. 51 (d, 1H, J=5. 0 Hz).

参考例6

7-アミノ-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン

9-アセトアミドー4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オンの代わりに参考例 4 で得られた 7-アセトアミドー4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オンを用い、参考例 5 とほぼ同様の方法により、7-アミノー4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オンを白色固体として得た(収率 94%)。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 3. 98 (s, 2H), 4. 16 (br, 2H), 6. 63 (d, 1H, J=8. 6 Hz), 6. 77 (s, 1H), 6. 93 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 52 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 8. 06 (d, 1H, J=8. 6 Hz).

参考例7

9-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ) -4, 10 -ジヒドロチエノ[3, 2-c][1] ベンゾチエピン-10-オン

3, 3, 3-トリフルオロー2ーヒドロキシー2ーメチルプロパン酸(0.79 g, 5.0 mmol) をジメチルアセトアミド(10 ml) に溶解し、-15 ℃で塩化チオニル(0.36 ml, 5.0 mmol) を加え、-15 ~-5℃で1 時間撹拌した。この反応液に、参考例 5 で得られた 9ーアミノー4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(0.62 g, 2.5 mmol)を加え、室温で一夜撹拌した。反応液を減圧下濃縮し、得られた油状の残 渣を酢酸エチル(50 ml) に溶解し、有機層を 5%炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。乾燥剤を濾別後、有機層を減圧下濃縮し、得られた油状の残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=5/1)で精製し、さらにヘキサンでトリチュレートすることにより、9-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オンを得た(0.60 g, 63%)。 -1 H-NMR(DMSO-d₆) -6 : 1.72(s, 3H), 3.98(s, 2H), 4.22(br, 1H). 6.97(d, 1H, -1 = 5.0 Hz), 7.43(t, 1H, -1 = 8.0 Hz), 7.51(d, 1H, -1 = 8.0 Hz), 7.62(d, 1H. -1 = 5.0 Hz), 8.29(d, 1H, -1 = 8.0 Hz), 10.62(br, 1H).

参考例8

5-アセトアミドフタリド

5-アミノフタリド(10 g, 67.05 mmol)をテトラヒドロフラン(100 ml)に溶解し、トリエチルアミン(18.64 ml, 134 mmol)を加え、氷冷下、無水酢酸(12.61 ml, 134 mmol)を滴下した。室温で 3 時間撹拌した後、反応液に 5%炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、析出した白色固体を濾取した。得られた固体を水で数回洗浄し、乾燥することにより、5-アセトアミドフタリドを得た(12.45 g, 97%)。

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 2.09 (s, 3H), 5.33 (s, 2H), 7.54 (d, 1H, J=8.2 Hz), 7.80 (d, 1H, J=8.2 Hz), 8.20 (s, 1H), 10.25 (br, 1H).

参考例9

3-アセトアミド-6-(4-メトキシフェノキシメチル) 安息香酸

4-メトキシフェノール(1.95 g, 15.7 mmol) と 28%ナトリウムメトキシド(15.7 mmol) とを、メタノール(30 ml)中、室温で 30 分間反応させ、反応終了後、溶媒を留去して、ナトリウムフェノキシドを得た。得られたナトリウムフェノキシドと参考例 8 で得られた 5-アセトアミドフタリド(3.0 g, 15.7 mmol)とを、キシレン(30 ml)中、14 時間加熱還流して反応させた。反応液を水に注ぎ、エーテル(30 ml)で 2 回洗浄した。水層を 1 mol/L 塩酸で pH 3 とし、析出した固体を濾取することにより、3-アセトアミド-6-(4-メトキシフェノキシメチル) 安息香酸を得た(2.49 g, 51%)。

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 2.06 (s, 3H), 3.70 (s, 3H), 5.30 (s, 2H), 6.83 (d, 2H, J=8.3 Hz), 6.86 (d, 2H, J=8.3 Hz), 7.52 (d, 1H, J=8.3 Hz), 7.77 (d, 1H, J=8.3 Hz), 8.17 (s, 1H), 10.10 (br, 1H), 12.96 (br, 1H).

参考例 10

9-アセトアミド-2-メトキシ-6,11-ジヒドロジベンゾ[b, e] オキセピン-11-オン

3-(3-アセトアミドフェニルチオメチル)チオフェン-2-カルボン酸の代わりに 参考例 9 で得られる <math>3-アセトアミド-6-(4-メトキシフェノキシメチル)安息香酸を用い、参考例 4 とほぼ同様の方法によって 9-アセトアミド-2-メトキシー6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e] オキセピン-11-オンを得た(収率 87%)。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 2. 20 (s, 3H), 3. 85 (s, 3H), 5. 11 (s, 2H), 6. 98 (d, 1H, J=8. 9 Hz), 7. 10 (d, 1H, J=8. 9 Hz), 7. 32 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 7. 61 (br, 1H),

7. 66 (s, 1H), 8. 09 (d, 1H, J=8.3 Hz).

参考例 11

9-アミノー2-メトキシー6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e]オキセピンー11ーオン 参考例 10 で得られた 9-アセトアミドー2-メトキシー6, 11-ジヒドロジベンゾ [b, e] オキセピンー11ーオン(0.93 g, 3.1 mmol) を濃塩酸(15 ml) およびメタノール(15 ml)の混合溶媒中、1 時間加熱還流した。反応終了後、参考例 5 とほぼ同様の 方法により、9-アミノー2-メトキシー6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e]オキセピンー 11-オンを得た(収率 74%)。

¹ H-NMR (CDC1₃) δ : 3. 85 (s, 3H), 5. 11 (s, 2H), 5. 30 (br, 2H), 6. 63 (d, 1H, J=8. 9 Hz), 6. 77 (s, 1H), 6. 98 (d, 1H, J=8. 9 Hz), 7. 10 (d, 1H, J=8. 9 Hz), 7. 32 (d, 1H, J=8. 9 Hz), 7. 66 (s, 1H).

参考例 12

(S) -3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロピオン酸

3, 3, 3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロピオン酸 (13.0~g,~82.3~mmol) のエタノール溶液 (60~ml)に (S)-(-)-1-フェネチルアミン (9.97~g,~82.3~mmol)を 0 ℃で滴下し、室温で 1 時間撹拌した。その後、減圧下濃縮することにより、白色結晶の塩を得た。この塩を用い、10%ブタノール/トルエン溶液 (60~ml)から再結晶を 6 回繰り返すことにより、S-体の 3, 3, 3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロピオン酸のフェネチルアミン塩 $\{(S,~S)$ 塩 $\}$ (3.85~g,~13.8~mmol,~97%e.~e.)を得た。なお、光学純度は、 1 H-NMR で決定した。得られた $\{(S,~S)\}$ 塩を 2 mol/L 塩酸に溶解し、ジエチルエーテルを加え、室温で 1 時間撹拌した。有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸ナトリウム上で乾燥した。乾燥剤を濾別後、有機層を減圧下濃縮することにより、(S)-3, 3, 3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロピオン酸を白色結晶として得た(2.13~g,~13.5~mmol,~S-体を 32%回収)。

¹ H-NMR (CDCl₂) δ : 1.65 (s. 3H).

参考例 13

- (R) 3, 3, 3 トリフルオロ 2 ヒドロキシ 2 メチルプロピオン酸
 - (S) (-) 1 フェネチルアミンの代わりに(R) (-) 1 フェネチルアミンを用

い、参考例 12 とほぼ同様の方法により、(R) -3, 3, 3 - トリフルオロ-2 - ヒドロキシ-2 - メチルプロピオン酸を得た。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1.65 (s, 3H).

参考例 14

(S) -9-(3, 3, 3-1)

参考例 5 で得られた 9-アミノー4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン (0.56~g, 2.26~mmol)と参考例 12 で得られた(S) -3, 3, 3-トリフルオロ<math>-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパン酸(0.72~g, 4.52~mmol)とを用い、参考例 7 とほぼ同様の方法により、(S)-9-(3,3,3-)トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オンを得た(0.87~g, 99%)。

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 72 (s, 3H), 3. 98 (s, 2H), 4. 16 (br, 1H), 6. 98 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 7. 43 (t, 1 H, J=7. 9 Hz), 7. 52 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 62 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 8. 28 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 10. 72 (br. 1H).

参考例 15

(R) -9-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ) -4.10-ジヒドロチエノ [3, 2-c][1] ベンゾチエピン-10-オン

参考例 5 で得られた 9-アミノー4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピンー10-オン (0.37~g, 1.49~mmol)と参考例 13 で得られた (R)-3, 3, 3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパン酸 (0.47~g, 2.97~mmol)を用い、参考例 7とほぼ同様の方法により、(R)-9-(3,3,3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピンー10-オンを得た(0.57~g,99%)。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 72 (s, 3H), 3. 98 (s, 2H), 4. 16 (br, 1H), 6. 97 (d, 1 H, J=5. 0 Hz), 7. 43 (t, 1 H, J=7. 9 Hz), 7. 52 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 62 (d, 1H, J=5. 0 Hz). 8. 28 (d. 1H, J=7. 9 Hz). 10. 72 (br. 1H).

参考例 16

2-(3-メトキシフェニルチオメチル) -6-ニトロ安息香酸メチルエステル

3-メトキシチオフェノール (0.54~g,~0.48~mmo1) とトリエチルアミン (0.43~m1,~0.59~mmo1) のジクロロメタン (30~m1) 溶液に、氷冷下、2-ブロモメチル-6-ニトロ安息香酸メチルエステル (1.45~g,~5.3~mmo1) をゆっくり加え、3~時間撹拌した。反応終了後、反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。乾燥剤を濾別後、有機層を減圧下濃縮し、得られる油状物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサン/酢酸エチル=7/1)で精製することにより、2-(3-メトキシフェニルチオメチル)-6-ニトロ安息香酸メチルエステルを得た (1.29~g,~99%)。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 3. 74 (s, 3H), 3. 92 (s, 3H), 4. 20 (s, 2H), 6. 76 (ddd, 1H, J=7. 9 Hz, 2. 0 Hz, 1. 0 Hz), 6. 80 (t, 1H, J=2. 0 Hz), 6. 86 (ddd, 1H, J=7. 9 Hz, 2. 0 Hz, 1. 0 Hz), 7. 17 (t, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 44 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 56 (dd, 1H, J=7. 9 Hz, 1. 0 Hz), 7. 97 (dd, 1H, J=7. 9 Hz, 1. 0 Hz).

参考例 17

2-(3-メトキシフェニルチオメチル) -6-ニトロ安息香酸

参考例 16 で得られた 2-(3-メトキシフェニルチオメチル) -6-ニトロ安息香酸メチルエステル(0.96 g, 2.88 mmol)をメタノール(10 ml)に溶解し、4 mol/L 水酸化ナトリウム水溶液(10 ml)を加えて 2 時間加熱還流した。反応後、反応液を濃縮し、1 mol/L 塩酸水溶液で pH を 3 に調整して析出する 2-(3-メトキシフェニルチオメチル) -6-ニトロ安息香酸を白色固体として得た(0.85 g, 92%)。

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 3. 71 (s, 3H), 4. 38 (s, 2H), 6. 75 – 6. 80 (m, 1H), 6. 85 – 6. 92 (m, 2H), 7. 20 (t, 1H, J=7. 6 Hz), 7. 59 (t, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 75 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 97 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 14. 01 (br, 1H).

参考例 18

3-メトキシー10-ニトロー6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e]チエピンー11-オン 参考例 17 で得られた 2-(3-メトキシフェニルチオメチル)ー6-ニトロ安息香酸 (0.92 g, 2.88 mmol)を塩化メチレン(30 ml)に懸濁し、無水トリフルオロ酢酸(0.81 ml, 5.76 mmol)を加え、室温にて2時間攪拌した。反応液を氷冷し、ボロントリフルオリド・エーテラート(0.13 ml, 1.06 mmol)を加えて1時間反応した。反応終了

後、反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。乾燥剤を濾別後、有機層を減圧下濃縮し、得られる油状物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=6/1)で精製することにより、3-メトキシー10- ニトロー6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e]チエピンー11-オンを得た(0.40 g, 46%)。 1 H-NMR(CDC1₃) δ : 3.84 (s, 3H), 4.07 (s, 2H), 6.75 (d, 1H, J=2.3 Hz), 6.91 (dd, 1H, J=8.9 Hz, 2.0 Hz), 7.50-7.54 (m, 2H), 7.92 (dd, 1H, J=5.9 Hz, 2.0 Hz), 3.6 Hz), 3.6 Hz), 3.7 98 (d, 1H, J=8.9 Hz).

実施例 1-1

5,5-ジオキソ-9-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物1-1)

参考例 7 で得られる 9-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(0.3 g,0.77 mmol)をジクロロメタン(30 ml)に溶解し、氷冷下、メタクロロ過安息香酸(0.67 g,3.5 当量)を加え、室温で 3 時間撹拌した。反応終了後、反応液を 5%亜硫酸ナトリウム水溶液、5%炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。乾燥剤を濾別後、有機層を減圧下濃縮し、得られた油状の残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=3/1)で精製し、さらにイソプロピルエーテルでトリチュレートすることにより、化合物1-1 を得た(0.21 g,64%)。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 74 (s, 3H), 4. 68 (s, 2H), 7. 03 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 7. 74 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 7. 76 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 7. 97-8. 03 (m, 2H), 8. 67 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 10. 80 (br, 1H).

以下の実施例 1-2 から実施例 1-24、実施例 1-26 から実施例 1-47、実施例 1-53 から実施例 1-55、実施例 2-1 から実施例 2-12 及び実施例 3-1 から実施例 3-32 においては、9-(3,3,3-1) フルオロー2-12 といった。 2-12 及び実施例 3-12 から実施例 3-13 においては、3-14 から実施例 3-14 では、3-14 では、

目的化合物を得た。実施例 1-51、1-52、2-10 においては、3- メトキシ-10- (3, 3, 3- トリフルオロ-2- ヒドロキシ-2- メチルプロパノイルアミノ)-6, 11- ジヒドロジベンゾ[b, e] チエピン-11- オンの代わりに相当する三環性ベンゾチエピン誘導体を用いる以外は実施例 1-1 とほぼ同様の方法により目的化合物を得た。

実施例 1-2

5,5-ジオキソ-7-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物1-2) (収率 68%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 62 (s, 3H), 5. 27 (s, 2H), 7. 24 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 57 (br, 1H), 8. 03-8. 09 (m, 2H), 8. 26 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 8. 73 (s, 1H), 10. 81 (br, 1H).

実施例 1-3

5,5-ジオキソ-1-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ) <math>-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 1-3)(収率 90%)

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 1.74 (s, 3H), 4.04 (br, 1H), 4.81 (s, 2H), 7.48-7.63 (m, 2H), 7.71 (t, 1H, J=8.1 Hz), 7.90 (d, 1H, J=8.1 Hz), 8.46 (d, 1H, J= 8.1 Hz), 9.76 (br, 1H).

実施例 1-4

5,5-ジオキソ-3-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 1-4)(収率 88%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 62 (s, 3H), 5. 28 (s, 2H), 7. 50-7. 66 (m, 3H), 7. 91 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 7. 96 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 8. 22 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 8. 65 (s, 1H), 10. 69 (br, 1H).

実施例 1-5

9, 9-ジオキソー5-(3, 3, 3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ) <math>-4, 10-ジヒドロチエノ[2, 3-c][1] ベンゾチエピンー4 ーオン(化合物1-5)(収率 70%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1.54 (s, 3H), 5.45 (s, 2H), 7.33 (d, 1H, J=5.3 Hz), 7.59 (d, 1H, J=5.3 Hz), 7.72 (br, 1H), 7.82-7.88 (m, 2H), 8.15 (d, 1H, J=7.1 Hz), 10.61 (br, 1H).

実施例 1-6

9, 9-ジオキソ-7-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[2, 3-c][1]ベンゾチエピン-4-オン(化合物 1-6) (収率 72%)

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 61 (s, 3H), 5. 52 (s, 2H), 7. 56-7. 64 (m, 3H), 7. 97 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 8. 24 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 8. 69 (s, 1H), 10. 80 (br, 1H).

実施例 1-7

9, 9-ジオキソ-5-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロフロ[2, 3-c][1]ベンゾチエピン-4 -オン(化合物 1-7) (収率 80%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1.58 (s, 3H), 5.38 (s, 2H), 6.83 (d, 1H, J=2.0 Hz), 7.79 (d, 1H, J=2.0 Hz), 7.83-7.93 (m, 2H), 8.42 (d, 1H, J=7.9 Hz), 10.88 (br, 1H).

実施例 1-8

9, 9-ジオキソ-7-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロフロ[2, 3-c][1]ベンゾチエピン-4-オン(化合物 1-8) (収率 73%)

¹ H-NMR (DMSO- d_6) δ : 1. 62 (s, 3H), 5. 46 (s, 2H), 6. 96 (d, 1H, J=2. 0 Hz), 7. 82 (d, 1H, J=2. 0 Hz), 7. 98 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 8. 27 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 8. 76 (s, 1H), 10. 78 (br, 1H).

実施例 1-9

5,5 -ジオキソ-8-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10 -オン(化合物1-9) (収率67%)

¹ H-NMR (DMSO- d_6) δ : 1. 61 (s, 3H), 5. 20 (s, 2H), 7. 24 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 55 (br, 1H), 8. 03 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 8. 29 (dd, 1H, J=8. 6 Hz, 2. 3 Hz),

8. 51 (d, 1H, J=2.3 Hz), 10.67 (br, 1H).

実施例 1-10

5,5-ジオキソ-6-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物1-10)(収率 80%)

 1 H-NMR (CDC1₃) δ : 1. 57 (s, 3H), 3. 93 (br, 1H), 4. 83 (s, 2H), 7. 00 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 66 – 7. 79 (m, 3H), 8. 91 (dd, 1H, J=8. 6 Hz, 1. 3 Hz), 11. 41 (br, 1H).

実施例 1-11

5,5-ジオキソ-9-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4,10-ジヒドロフロ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 1-11) (収率 89%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1.57 (s, 3H), 5.11 (s, 2H), 6.79 (s, 1H), 7.79-7.97 (m, 3H), 8.14 (s, 1H), 8.50 (d, 1H, J= 4.5 Hz), 11.11 (br, 1H).

実施例 1-12

5,5-ジオキソ-8-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4,10-ジヒドロフロ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 1-12) (収率 53%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 61 (s, 3H), 5. 07 (s, 2H), 6. 80 (d, 1H, J=1. 7 Hz), 7. 54 (br, 1H), 8. 05 (d, 1H, J=1. 7 Hz), 8. 12 (d, 1H, J=8. 6 Hz), 8. 29 (d, 1H, J=8. 6 Hz), 8. 53 (s, 1H), 10. 67 (br, 1H).

実施例 1-13

5,5-ジオキソ-7-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4,10-ジヒドロフロ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 1-13) (収率 87%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 63 (s, 3H), 5. 02 (s, 2H), 6. 78 (d, 1H, J=1. 7 Hz), 7. 46 (br, 1H), 8. 02 (d, 1H, J=1. 7 Hz), 8. 28 (dd, 1H, J=8. 4 Hz, 2. 2 Hz), 8. 76 (d, 1H, J=2. 2 Hz), 10. 72 (br, 1H).

10, 10-ジオキソー6-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-5, 11-ジヒドロ[1] ベンゾチエピノ[3, 4-b] ピリジン-5-オン(化合物 1-14) (収率 55%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 51 (s, 3H), 5. 38 (d, 1H, J = 18. 2 Hz), 5. 45 (d, 1H, J = 18. 2 Hz), 7. 55-7. 67 (m, 2H), 7. 75-7. 93 (m, 3H), 8. 10 (dd, 1H, J = 7. 9 Hz, 1. 3 Hz), 8. 78 (dd, 1H, J = 4. 6 Hz, 1. 3 Hz), 10. 60 (br, 1H).

実施例 1-15

10, 10-ジオキソ-7-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-5, 11-ジヒドロ[1] ベンゾチエピノ[3, 4-b] ピリジン-5-オン(化合物 1-15) (収率 40%)

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 69 (s, 3H), 5. 03 (s, 2H), 7. 05 (s, 1H), 7. 49 (dd, 1H, J = 7. 9 Hz, 4. 6 Hz), 8. 04-8. 12 (m, 3H), 8. 46 (dd, 1H, J = 7. 9 Hz, 1. 6 Hz), 8. 76 (dd, 1H, J = 4. 6 Hz, 1. 6 Hz), 9. 47 (br, 1H).

実施例 1-16

10, 10-ジオキソ-8-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ) <math>-5, 11-ジヒドロ[1] ベンゾチエピノ [3, 4-b] ピリジン-5-オン (化合物 1-16) (収率 48%)

 1 H-NMR (DMS0-d₆) δ :1. 61 (s, 3H), 5. 47 (s, 2H), 7. 58 (s, 1H), 7. 63 (dd, 1H, J = 7. 9 Hz, 4. 9 Hz), 7. 98 (d, 1H, J = 8. 6 Hz), 8. 24 (dd, 1H, J = 8. 6 Hz, 2. 1 Hz), 8. 36 (dd, 1H, J = 7. 9 Hz, 1. 6 Hz), 8. 65 (d, 1H, J = 2. 1 Hz), 8. 80 (dd, 1H, J = 4. 9 Hz, 1. 6 Hz), 10. 79 (br, 1H).

実施例 1-17

6, 6-ジオキソ-10-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-5, 11-ジヒドロ[1]ベンゾチエピノ[4, 3-b] ピリジン-11-オン(化合物1-17) (収率 62%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ :1.60 (s, 3H), 5.44 (s, 2H), 7.73 (dd, 1H, J = 7.9 Hz, 4.6 Hz), 7.85 (s, 1H), 7.86-7.96 (m, 3H), 8.24 (dd, 1H, J = 6.6 Hz, 3.0 Hz), 8.81 (dd, 1H, J = 4.6 Hz, 1.6 Hz), 10.40 (br, 1H).

10, 10-ジオキソー6-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-5, 11-ジヒドロ[1] ベンゾチエピノ[3, 4-c] ピリジン-5-オン(化合物 1-18) (収率 39%)

 1 H-NMR(CDCl₃) δ :1.73(s, 3H), 4.82(s, 2H), 7.76(t, 1H, J = 8.1 Hz), 7.83(d, 1H, J = 5.1 Hz), 7.94(dd, 1H, J = 8.1 Hz, 1.0 Hz), 8.40(dd, 1H, J = 8.1 Hz, 1.0 Hz), 8.60(s, 1H), 8.79(d, 1H, J = 5.1 Hz), 9,76(br, 1H). 実施例 1-19

5, 5-ジオキソ-7-フルオロ-1-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2 -メ チルプロパノイルアミノ)-6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e]チエピン-11-オン(化 合物 1-19) (収率 89%)

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1.53 (s, 3H), 5.21 (s, 2H), 7.53-7.64 (m, 3H), 7.72 (br, 1H), 7.79-7.86 (m, 2H), 7.99 (d, 1H, J=8.6 Hz), 10.40 (br, 1H).

実施例 1-20

5,5-ジオキソ-7-フルオロ-3-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ) -6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 1-20) (収率 88%)

 1 H-NMR(DMSO-d₆) δ : 1.59(s, 3H), 5.20(s, 2H), 7.50-7.61(m, 2H), 7.72 (d, 1H, J=8.3Hz), 8.01(d, 1H, J=8.3 Hz), 8.15 (d, 1H, J=8.3 Hz), 8.60 (s, 1H). 実施例 1-21

5,5-ジオキソー9-フルオロー1-(3,3,3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ)-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 1-21)(収率 100%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1.51 (s, 3H), 5.32 (s, 2H), 7.43-7.58 (m, 3H), 7.64 (br, 1H), 7.80-7.91 (m, 3H), 10.56 (br, 1H).

実施例 1-22

5,5-ジオキソー9-フルオロー3-(3,3,3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ)-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 1-22)(収率 72%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1.53 (s, 3H), 5.32 (s, 2H), 7.47-7.61 (m, 3H), 7.92

(d, 1H, J=8. 7 Hz), 8. 14 (dd, 1H, J=8. 7 Hz, 2. 3Hz), 8. 57 (d, 1H, J=2. 3 Hz), 10. 72 (br, 1H).

実施例 1-23

5, 5-ジオキソ-8-メチル-1-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e]チエピン-11-オン(化合物1-23)(収率 77%)

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 73 (s, 3H), 2. 41 (s, 3H), 3. 90 (brs, 1H), 4. 76 (s, 2H), 7. 04 (s, 1H), 7. 31 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 7. 70 (t, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 89 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 98 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 8. 46 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 9. 77 (br, 1H)

実施例 1-24

5, 5-ジオキソ-8-メトキシ-1-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e] チエピン-11-オン(化合物 1-24) (収率 46%)

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 74 (s, 3H), 3. 89 (s, 3H), 4. 75 (s, 2H), 6. 70 (d, 2H, J=2. 3 Hz), 7. 00 (dd, 1H, J=8. 3 Hz, 2. 3 Hz), 7. 70 (t, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 90 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 8. 12 (d, 1H, J=8. 9 Hz), 8. 47 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 9. 82 (br, 1H)

実施例 1-25

(S) -(+) -5, 5 - ジオキソ-9 -(3, 3, 3 - トリフルオロ-2 - ヒドロキシ-2 - メチルプロパノイルアミノ) -4, 10 - ジヒドロチエノ[3, 2 - c] [1] ベンゾチエピン-10 - オン (化合物 1 - 25)

参考例 14 で得られる(S) -9-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(1.07 g, 2.26 mmol)をジクロロメタン(40 ml)に溶解し、氷冷下、メタクロロ過安息香酸(1.95 g, 3.5 当量)を加え、室温で3時間撹拌した。反応終了後、反応液を5%亜硫酸ナトリウム水溶液、5%炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。乾燥剤を濾別後、有機層を減圧下濃縮し、得られた油状の残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル

=3/1) で精製し、さらにイソプロピルエーテルでトリチュレートすることにより、 化合物 1-25 を得た(0.71 g, 75%)。

m. p. (融点):254-256 ℃

 $[\alpha]_{D}^{20} + 32.2^{\circ}$ (c=0.10, CH₃0H)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 57 (s, 3H), 5. 21 (s, 2H), 7. 19 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 78 (br, 1H), 7. 83-7. 91 (m, 2H), 8. 05 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 8. 41 (d, 1H, J=7. 2 Hz), 10. 88 (br, 1H).

実施例 1-26

m. p. (融点):254-256 ℃

 $[\alpha]_{D}^{20}$ -38. 2° (c=0. 10, CH₃0H)

¹ H-NMR (DMSO- d_6) δ : 1.56 (s, 3H), 5.23 (s, 2H), 7.18 (d, 1H, J=5.1 Hz), 7.79 (br, 1H), 7.83-7.91 (m, 2H), 8.07 (d, 1H, J=5.1 Hz), 8.39 (d, 1H, J=7.0 Hz), 10.87 (br, 1H).

実施例 1-27

5,5-ジオキソー8-ヒドロキシ-1-(3,3,3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ) <math>-6,11-ジヒドロベンゾ[b,e] チエピン-11-オン(化合物 1-27)(収率 36%)

 $^{1}\text{H-NMR}$ (DMSO-d₆) δ :1. 54 (s, 3H), 5. 20 (s, 2H), 6. 76 (d, 1H, J=2. 0 Hz), 6. 91 (dd, 1H, J=8. 6 Hz, 2. 0 Hz), 7. 77-7. 83 (m, 4H), 8. 19 (dd, 1H, J=5. 6 Hz, 3. 3 Hz), 10. 25 (brs, 1H)

実施例 1-28

5, 5-ジオキソー6-メトキシー9-(3, 3, 3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 1-28) (収率 79%)

¹ H-NMR (DMS0- d_6) δ : 1. 55 (s, 3H), 3. 94 (s, 3H), 5. 13 (s, 2H), 7. 11 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 50 (d, 1H, J=9. 2 Hz), 7. 68 (br, 1H), 7. 95 (d, 1H, J=5. 0

Hz). 8. 17 (d, 1H, J=9.2 Hz), 10. 18 (br, 1H).

実施例 1-29

5, 5-ジオキソー6-メチルー9-(3, 3, 3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 1-29) (収率 88%)

¹ H-NMR (DMSO- d_6) δ : 1. 56 (s, 3H), 2. 73 (s, 3H), 5. 21 (s, 2H), 7. 12 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 7. 59 (d, 1H, J=8.6 Hz), 7. 75 (br, 1H), 7. 97 (d, 1H, J=5.1 Hz). 8. 20 (d, 1H, J=8.6 Hz), 10. 37 (br, 1H).

実施例 1-30

8-クロロ-5, 5-ジオキソ-7-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン (化合物 1-30) (収率 65%)

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1.81(s, 3H), 3.75 (br, 1H), 4.73 (s, 2H), 7.06 (d, 1H, J=5.0 Hz), 7.76 (d, 1H, J=5.0 Hz), 8.23 (s, 1H), 9.31 (s, 1H), 9.46 (br, 1H).

実施例 1-31

5, 5-ジオキソ-8-メチル-9-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 1-31) (収率 84%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1.55 (s, 3H), 2.34 (s, 3H), 4.99 (d, 1H, J=17.8 Hz), 5.08 (d, 1H, J=17.8 Hz), 7.12 (d, 1H, J=5.1 Hz), 7.38 (br, 1H), 7.70 (d, 1H, J=7.9 Hz), 7.89 (d, 1H, J=5.1 Hz), 7.90 (d, 1H, J=7.9Hz), 9.92 (br, 1H).

実施例 1-32

5, 5-ジオキソー8-メチルー7-(3, 3, 3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 1-32) (収率 96%)

¹ H-NMR (DMSO- d_6) δ : 1. 64 (s, 3H), 2. 09 (s, 3H), 5. 21 (s, 2H), 7. 23 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 71 (br, 1H), 7. 97 (s, 1H), 8. 04 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 8. 43 (s, 1H), 9. 89 (br, 1H).

実施例 1-33

6-クロロ-5, 5-ジオキソ-9-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン (化合物 1-33) (収率 90%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1.55 (s, 3H), 5.30 (s, 2H), 7.14 (d, 1H, J=5.0 Hz), 7.80 (br, 1H), 7.82 (d, 1H, J=8.9 Hz), 8.00 (d, 1H, J=5.0 Hz), 8.28 (d, 1H, J=8.9 Hz), 10.43 (br, 1H).

実施例 1-34

5, 5-ジオキソ-8-メトキシ-7-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c] ベンゾチエピン-10-オン(化合物 1-34) (収率 26%)

¹ H-NMR (DMS0-d₆) δ : 1. 63 (s, 3H), 4. 08 (s, 3H), 5. 27 (s, 2H), 7. 25 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 7. 68 (br, 1H), 8. 08 (s, 1H), 8. 12 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 9. 02 (s, 1H), 9. 78 (br, 1H).

実施例 1-35

5, 5-ジオキソー6-フルオロー9-(3, 3, 3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 1-35) (収率 76%)

¹ H-NMR (DMS0-d₆) δ : 1. 58 (s, 3H), 5. 25 (s, 2H), 7. 15 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 7. 57 (t, 1H, J=9. 6 Hz), 7. 67 (br, 1H), 7. 93 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 8. 37 (dd, 1H, J=9. 6 Hz, 4. 3 Hz), 10. 50 (br, 1H).

実施例 1-36

8-アミノ-5, 5-ジオキソ-1-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ) <math>-6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e] チエピン-11-オン(化合物 1-36)(収率 75%)

¹ H-NMR (DMSO- d_6) δ : 1. 55 (s, 3H), 5. 00-5. 15 (m, 2H), 6. 35-6. 45 (m, 3H), 6. 63 (dd, 1H, J=8. 6 Hz, 2. 0 Hz), 7. 70-7. 83 (m, 4H), 8. 33 (dd, 1H, J=6. 6 Hz, 3. 3 Hz), 10. 29 (br, 1H).

8-エチルアミノ-5, 5-ジオキソ-1-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e]チエピン-11-オン (化合物 1-37) (収率 25%)

¹ H-NMR (CDCl₃) δ: 1.29(t, 3H, J=7.3 Hz), 1.72(s, 3H), 3.25(q, 2H, J=7.3Hz), 4.21(br, 1H), 4.67(s, 1H), 6.35(d, 1H, J=2.0 Hz), 6.67(dd, 1H, J=8.9 Hz, 2.0 Hz), 7.65(t, 1H, J=8.2 Hz), 7.87(dd, 1H, J=8.2 Hz, 1.0 Hz), 8.04(d, 1H, J=8.9 Hz), 8.46(dd, 1H, J=8.2 Hz, 1.0 Hz), 10.03(br, 1H). 実施例 1-38

8-アセチルアミノ-5, 5-ジオキソ-1-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e]チエピン-11-オン(化合物 1-38) (収率 62%)

 1 H-NMR(DMSO-d₆) δ : 1.54(s, 3H), 2.09(s, 3H), 5.29(s, 2H), 7.57(d, 1H, J=2.0 Hz), 7.76-7.90(m, 5H), 8.05-8.15(m, 1H), 10.30(br, 1H), 10.39(br, 1H). 実施例 1-39

8-(2, 2-ジメチルプロパノイルアミノ)-5, 5-ジオキソ-1-(3, 3, 3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ)-6, <math>11-ジヒドロジベンゾ[b, e] チエピン-11-オン(化合物 1-39)(収率 98%)

¹ H-NMR (CDCl₃) δ: 1. 32(s, 9H), 1. 72(s, 3H), 4. 75(s, 2H), 7. 39(dd, 1H, J=8. 6 Hz, 2. 0 Hz), 7. 57(br, 1H), 7. 69(t, 1H, J=8. 3 Hz), 7. 76(s, 1H), 7. 89(d, 1H, J=8. 3 Hz), 8. 02(d, 1H, J=8. 6 Hz), 8. 45(d, 1H, J=8. 3 Hz), 9. 82(br, 1H). 実施例 1-40

5,5-ジオキソ-7-メトキシ-1-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 1-40)(収率 99%)

 $^{1}\text{H}-\text{NMR}\left(\text{CDC1}_{3}\right)$ δ : 1. 72 (s, 3H), 3. 89 (s, 3H), 4. 03 (br, 1H), 4. 72 (s, 2H), 7. 13 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 7. 45 (t, 1H, J=8. 3 Hz), 7. 57 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 7. 68 (t, 1H, J=8. 3 Hz), 7. 88 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 8. 46 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 9. 69 (br, 1H).

5,5-ジオキソ-7-メトキシ-3-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 1-41)(収率 88%)

 $^{1}H - NMR (CDC1_{3})$ δ : 1. 72 (s, 3H), 3. 90 (s, 3H), 4. 89 (s, 2H), 7. 11 (dd, 1H, J=8. 3 Hz, 1. 6 Hz), 7. 39 - 7. 50 (m, 2H), 7. 90 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 8. 11 (dd, 1H, J=8. 3 Hz, 1. 6 Hz), 8. 20 (d, 1H, J=1. 6 Hz), 9. 27 (br, 1H).

実施例 1-42

5,5-ジオキソ-7-イソプロピルオキシ-1-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 1-42)(収率:96%)

 $^{1}H - NMR (CDC1_{3})$ δ : 1. 36 (d, 6H, J=6. 0 Hz), 1. 72 (s, 3H), 4. 16 (br, 1H), 4. 71 (s, 2H), 7. 11 (d, 1H, J=8. 1 Hz), 7. 42 (t, 1H, J=8. 1 Hz), 7. 54 (d, 1H, J=8. 1 Hz), 7. 68 (t, 1H, J=8. 1 Hz), 7. 87 (d, 1H, J=8. 1 Hz), 8. 46 (d, 1H, J=8. 1 Hz), 9. 69 (br, 1H).

実施例 1-43

5,5-ジオキソ-7-イソプロピルオキシ-3-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 1-43)(収率:92%)

¹ H-NMR (CDC1₃) δ : 1. 36 (d, 6H, J=6. 3 Hz), 1. 70 (s, 3H), 4. 59 – 4. 67 (m, 1H), 4. 88 (s, 2H), 7. 11 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 7. 37 – 7. 48 (m, 2H), 7. 86 (d, 1H, J=8. 3 Hz), 8. 05 (dd, 1H, J=8. 3, 2. 0 Hz), 8. 22 (d, 1H, J=2. 0 Hz), 9. 28 (br, 1H).

実施例 1-44

5,5-ジオキソ-10-メトキシ-3-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 1-44)(収率 75%)

¹ H-NMR (DMSO- d_6) δ : 1. 61 (s, 3H), 3. 78 (s, 3H), 5. 08 (s, 2H), 7. 08 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 13 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 45-7. 50 (m, 2H), 7. 78 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 8. 18 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 8. 58 (s, 1H), 10. 62 (br, 1H).

8, 10-ジメトキシ-5, 5-ジオキソ-1-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ) -6, 11-ジヒドロベンゾ[b, e]チエピン-11-オン(化合物 1-45)(収率 53%)

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 74 (s, 3H), 3. 74 (s, 3H), 3. 84 (s, 3H), 4. 61 (d, 1H, J=15. 8 Hz), 4. 75 (d, 1H, J=15. 8 Hz), 6. 44 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 6. 45 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 7. 69 (t, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 80 (dd, 1H, J=7. 9 Hz, 1. 0 Hz), 8. 68 (dd, 1H, J=7. 9 Hz, 1. 0 Hz), 10. 50 (br, 1H).

実施例 1-46

(S) -5, 5-ジオキソ-2-ニトロー9-(3, 3, 3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ) <math>-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1] ベンゾチエピン-10-オン(化合物 1-46)(収率 35%)

 $^{1}\text{H-NMR}$ (DMS0-d₆) δ : 1. 52 (s, 3H), 5. 34 (s, 2H), 7. 66 (s, 1H), 7. 88-7. 96 (m, 2H), 7. 97-8. 04 (m, 1H), 8. 08 (s, 1H), 10. 90 (br, 1H).

実施例 1-47

(S) -5, 5-ジオキソ-3-ニトロ-9-(3, 3, 3-トリフルオロ-2 -ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ) -4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1] ベンゾチエピン-10 -オン(化合物 1-47) (収率 43%)

 $^{1}\text{H-NMR}$ (DMSO-d₆) δ : 1. 52 (s, 3H), 5. 43 (s, 2H), 7. 68 (s, 1H), 7. 83-7. 94 (m, 2H), 7. 99-8. 07 (m, 1H), 9. 16 (s, 1H), 10. 79 (br, 1H).

実施例 1-48

2-メトキシ-9-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6. 11-ジヒドロジベンゾ [b. e]オキセピン-11-オン(化合物 1-48)

3, 3, 3-トリフルオロー2ーヒドロキシー2ーメチルプロパン酸 (0.73 g, 4.63 mmol) をジメチルアセトアミド (8 ml) に溶解し、-15 ℃で塩化チオニル (0.36 ml, 4.63 mmol) を加え、-15 \sim -5℃で1時間撹拌した。この反応液に、参考例 11 で得られる 9-アミノー2ーメトキシー6, 11-ジヒドロジベンゾ [b, e] オキセピンー11-オン (0.59 g, 2.32 mmol) を加え室温で一夜撹拌した。反応液を減圧下に濃縮し、得られた油状の残査を酢酸エチル (25 ml) に溶解し、有機層を 5%炭酸水素ナトリウム水溶液、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウム上で乾燥した。乾燥剤を濾

別後、有機層を減圧下濃縮し、得られた油状物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=3/1) で精製し、さらにイソプロピルエーテルでトリチュレートすることにより化合物 1-48 を得た(収率 87%)。

¹ H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 75 (s, 3H), 3. 84 (s, 3H), 4. 17 (br, 1H), 5. 13 (s, 2H), 6. 98 (d, 1H, J=8. 9 Hz), 7. 11 (d, 1H, J=8. 9 Hz), 7. 37 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 65 (s, 1H), 7. 82 (s, 1H), 8. 09 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 8. 61 (br, 1H).

実施例 1-49

3-メトキシ-10-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e]チエピン-11-オン(化合物 1-49)

参考例 18 で得られる 3ーメトキシー10ーニトロー6、11ージヒドロジベンゾ[b, e] チエピンー11ーオン(0.36 g, 1.2 mmol)を含水エタノール(20 ml)中、還元鉄(0.36 g)と塩化鉄(III)(40 mg)の存在下、2時間加熱還流した。反応終了後、反応液を熱時ろ過し、ろ液を減圧下留去して粗製の 10ーアミノー3ーメトキシー6、11ージヒドロジベンゾ[b, e]チエピンー11ーオン(1.2 mmol)を得た。これを精製することなく使用して実施例 1-48 とほぼ同様にジメチルアセトアミド(10 ml)中、3、3、3ートリフルオロー2ーヒドロキシー2ーメチルプロパン酸(0.38 g, 2.39 mmol)と塩化チオニル(0.36 ml, 2.39 mmol)から調製した酸塩化物に加え、室温にて6時間攪拌した。反応後、実施例 1-48 の方法に準じて精製し化合物 1-49 を得た(0.32 g, 収率65%)。 'H-NMR (CDCl₃) る: 1.69 (s, 3H)、3.84 (s, 3H)、3.97 (d, 1H, J = 14.2 Hz)、4.04 (d, 1H, J = 14.2 Hz)、4.23 (br, 1H)、6.77 (d, 1H, J = 2.3 Hz)、6.81 (dd, 1H, J = 8.9, 2.3 Hz)、7.08 (dd, 1H, J = 7.9, 0.7 Hz)、7.46 (t, 1H, J = 7.9 Hz)、8.16 (dd, 1H, J = 7.9, 0.7 Hz)、8.18 (d, 1H, J = 8.9 Hz)、9.76 (br, 1H).

実施例 1-50

5,5-ジオキソー3-メトキシー10-(3,3,3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ)-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピンー11-オン(化合物 1-50)

実施例 1-49 で得られる 3-メトキシ-10-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e]チエピン-11-

オン(0.28 g, 0.68 mmol)を使用して実施例 1-1 の方法にしたがって化合物 1-50 を得た (0.32g, 収率 99%)。

 $^{1}\text{H-NMR}$ (DMS0-d₆) δ : 1. 52 (s, 3H), 3. 94 (s, 3H), 5. 33 (s, 2H), 7. 33-7. 45 (m, 3H), 7. 58 (t, 1H, J = 8. 1 Hz), 7. 61 (s, 1H), 7. 75 (d, 1H, J = 8. 1 Hz), 7. 84 (d. 1H, J = 8. 6 Hz), 10. 25 (br. 1H).

実施例 1-51

5,5-ジオキソー9-(3,3,3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ)-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 1-51)(収率 <math>61%)

 1 H-NMR(DMSO-d₆) δ : 1.58 (s, 3H), 5.31 (s, 2H), 7.44 (d, 1H, J = 8.6 Hz), 7.48 (s, 1H), 7.82-8.01 (m, 5H), 8.39 (d, 1H, J = 2.3 Hz), 10.31 (br, 1H). 実施例 1-52

5, 5-ジオキソ-7-(3, 3, 3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e]チエピン-11-オン(化合物 1-52) (収率 61%)

 $^{1}\text{H-NMR}$ (CDCl₃) δ : 1. 73 (s, 3H), 4. 04 (br, 1H), 4. 77 (s, 2H), 7. 23 (d, 1H, J = 8. 2 Hz), 7. 58 (t, 1H, J = 8. 2 Hz), 7. 73 (dt, 1H, J = 7. 6 Hz, 1. 3 Hz), 7. 81 (dt, 1H, J = 7. 6 Hz, 1. 6 Hz), 7. 87 (dd, 1H, J = 7. 6 Hz, 1. 6 Hz), 8. 07 (dd, 1H, J = 7. 6 Hz, 1. 3 Hz), 8. 29 (d, 1H, J = 8. 2 Hz), 9. 93 (br, 1H).

実施例 1-53

8-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-1,10,10-トリオキソ-5,11-ジヒドロ[1]ベンゾチエピノ[3,4-b]ピリジン-5-オン (化合物 1-53) (収率 18%)

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 60 (s, 3H), 5. 54 (s, 2H), 7. 59 (s, 1H), 7. 63 (dd, 1H, J = 8. 2 Hz, 6. 6 Hz), 7. 84 (dd, 1H, J = 8. 2 Hz, 1. 0 Hz), 7. 91 (d, 1H, J = 8. 6 Hz), 8. 26 (dd, 1H, J = 8. 6 Hz, 2. 3 Hz), 8. 63 (d, 1H, J = 2. 3 Hz), 8. 65 (dd, 1H, J = 6. 6 Hz, 1. 0 Hz), 10. 81 (br, 1H).

実施例 1-54

6-(3,3,3-トリフルオロ-2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-

2, 10, 10-トリオキソ-5, 11-ジヒドロ[1] ベンゾチエピノ[3, 4-c] ピリジン-5-オン(化合物 1-54) (収率 18%)

 $^{1}H-NMR$ (DMSO-d₆) δ : 1. 51 (s, 3H), 5. 31 (s, 2H), 7. 61 (br, 1H), 7. 65 (d, 1H, J = 6. 9 Hz), 7. 80-7. 87 (m, 3H), 8. 35 (d, 1H, J = 1. 6 Hz), 8. 38 (dd, 1H, J = 6. 9 Hz, 1. 6 Hz), 10. 72 (br, 1H).

実施例 1-55

10, 10-ジオキソー9-(3, 3, 3-トリフルオロー2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ) <math>-5, 11-ジヒドロ[1] ベンゾチエピノ[3, 4-b] ピリジン-5-オン(化合物 1-55)(収率 5%)

 $^{1}\text{H-NMR}$ (CDCl₃) δ : 1. 78 (s, 3H), 5. 26 (s, 2H), 5. 83 (br, 1H), 7. 41 (dd, 1H, J = 8. 2 Hz, 1. 0 Hz), 7. 55 (dd, 1H, J = 7. 9 Hz, 4. 9 Hz), 7. 74 (t, 1H, J = 8. 2 Hz), 8. 46 (dd, 1H, J=7. 9 Hz, 1. 6 Hz), 8. 73 (dd, 1H, J = 4. 9 Hz, 1. 6 Hz), 8. 97 (dd, 1H, J = 8. 2 Hz, 1. 0 Hz), 11. 61 (br, 1H).

実施例 2-1

9-(2,2-ジメチルプロパノイルアミノ)-5,5-ジオキソー4,10-ジヒドロチエノ [3,2-c][1] ベンゾチエピン-10-オン(化合物 2-1)(収率 91%)

¹ H-NMR (DMSO- d_6) δ : 1. 32 (s, 9H), 4. 65 (s, 2H), 7. 02 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 7. 69 (t, 1H, J=7. 6 Hz), 7. 71 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 7. 90 (d, 1H, J=7. 6 Hz), 8. 65 (d, 1H, J=7. 6 Hz), 10. 18 (br. 1H).

実施例 2-2

7-(2,2-ジメチルプロパノイルアミノ)-5,5-ジオキソー4,10-ジヒドロチエノ [3,2-c][1] ベンゾチエピン-10-オン(化合物 <math>2-2)(収率 96%)

 1 H-NMR (DMS0-d₆) δ : 1. 27 (s, 9H), 5. 26 (s, 2H), 7. 24 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 8. 03 (d, 1H, J=8. 6 Hz), 8. 06 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 8. 27 (dd, 1H, J=8. 6 Hz, 2. 1 Hz), 8. 52 (s, 1H), 9. 98 (br, 1H).

実施例 2-3

9-(2, 2-ジメチルプロパノイルアミノ)-5, 5-ジオキソ-8-メチル-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 2-3)(収率 94%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 20 (s, 9H), 2. 31 (s, 3 H), 5. 05 (s, 2H), 7. 10 (d,

1H, J=5. 0 Hz), 7. 69 (d, 1H, J=8. 6 Hz), 7. 83 (d, 1H, J=8. 6 Hz), 7. 92 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 9. 92 (br, 1H).

実施例 2-4

8-クロロ-9-(2, 2-ジメチルプロパノイルアミノ)-5, 5-ジオキソ-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 2-4)(収率 99%)

¹ H-NMR(CDCl₃) δ: 1. 31 (s, 9H), 4. 67 (s, 2H), 6. 99 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 7. 68 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 7. 76 (d, 1H, J=8. 4 Hz), 7. 96 (d, 1H, J=8. 4 Hz), 8. 24 (br, 1H).

実施例 2-5

8-クロロー7-(2, 2-ジメチルプロパノイルアミノ)-5, 5-ジオキソー4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 2-5)(収率 99%) 1 H-NMR(CDCl₃) δ : 1.38(s, 9H), 4.71(s, 2H), 7.05(d, 1H, J=5.0 Hz), 7.73(d, 1H, J=5.0 Hz), 8.21(s, 1H), 8.30(br, 1H)9.35(s, 1H). 実施例 2-6

9-(2,2-i)メチルプロパノイルアミノ) -5,5-iジオキソー6-メチルー4,10-iビドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 2-6)(収率 98%) 1 H-NMR(DMSO- $_6$) δ : 1.30 (s, 9H), 2.77 (s, 3 H), 4.64 (s, 2H), 6.97 (d, 1H, J=5.1 Hz), 7.40 (d, 1H, J=8.7 Hz), 7.62 (d, 1H, J=5.1 Hz), 8.37 (d, 1H, J=8.7 Hz), 9.50 (br, 1H).

実施例 2-7

9-(2,2-ジメチルプロパノイルアミノ)-5,5-ジオキソー6-メトキシー4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピンー<math>10-オン(化合物 2-7)(収率 99%) 1 H-NMR(DMSO- d_6) δ : 1.29(s,9H),3.99(s,3 H),4.69(s,2H),6.97(d,1H,J=5.3 Hz),7.21(d,1H,J=9.2 Hz),7.60(d,1H,J=5.3 Hz),8.39(d,1H,J=9.2 Hz),9.37(br,1H).

実施例 2-8

3-(2,2-ジメチルプロパノイルアミノ)-5,5-ジオキソ-10-メトキシ-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 <math>2-8)(収率 89%)

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 25 (s, 9H), 3. 77 (s, 3 H), 5. 12 (s, 2H), 7. 10 (d,

1H, J=8. 2 Hz), 7. 13 (d, 1H, J=8. 2 Hz), 7. 48 (t, 1H, J=8. 2 Hz), 7. 77 (d, 1H, J=8. 2 Hz), 8. 16 (dd, 1H, J=8. 2 Hz, 2. 0 Hz), 8. 37 (d, 1H, J=2. 0 Hz), 9. 82 (br, 1H).

実施例 2-9

1-(2,2-ジメチルプロパノイルアミノ)-5,5-ジオキソー7-メトキシー6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 <math>2-9)(収率 90%)

 1 H-NMR (DMS0-d₆) δ : 1. 30 (s, 9H), 3. 89 (s, 3 H), 4. 70 (s, 2H), 7. 12 (d, 1H, J=8. 2 Hz), 7. 45 (t, 1H, J=8. 2 Hz), 7. 57 (dd, 1H, J=8. 2 Hz, 1. 0 Hz), 7. 63 (t, 1H, J=8. 2 Hz), 7. 79 (dd, 1H, J=8. 2 Hz, 1. 0 Hz), 8. 47 (dd, 1H, J=8. 2 Hz, 1. 0 Hz), 9. 02 (br, 1H).

実施例 2-10

8-(2,2-i)メチルプロパノイルアミノ)-5,5-iジオキソー1-iフルオロー6,11-iヒドロジベンゾ[b,e]チエピンー11-iオン(化合物 2-10)(収率 99%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 30 (s, 9H), 4. 68 (s, 2H), 7. 34-7. 47 (m, 2H), 7. 65 (ddd, 1H, J=8. 3 Hz, 8. 3 Hz, 5. 0 Hz), 7. 72-7. 84 (m, 3H), 8. 02 (d, 1H, J=8. 6Hz).

実施例 2-11

6-クロロー9-(2, 2-ジメチルプロパノイルアミノ) -5, 5-ジオキソー4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 2-11)(収率 85%) 1 H-NMR(CDCl $_{3}$) δ : 1. 36(s, 9H), 4. 72(s, 2H), 6. 99(d, 1H, J=5.1 Hz), 7. 60(d, 1H, J=9.0 Hz), 7. 64(d, 1H, J=5.1 Hz), 8. 48(d, 1H, J=9.0 Hz), 9. 60(br, 1H).

実施例 2-12

9-(2,2-i)メチルプロパノイルアミノ)-5,5-iオキソー6-iフルオロー4,10-iヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-iオン(化合物 2-12)(収率 78%) 1 H-NMR(CDCl $_3$) δ : 1.29 (s, 9H), 4.77 (s, 2H), 7.01 (d, 1H, J=5.1 Hz), 7.36 (dd, 1H, J=9.9 Hz, 9.6 Hz), 7.68 (d, 1H, J=5.1 Hz), 8.51 (dd, 1H, J=9.6 Hz, 4.6 Hz), 9.60 (br. 1H).

実施例 3-1

9-アセトアミド-5, 5-ジオキソ-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-1)(収率 91%)

¹ H-NMR (DMSO- d_6) δ :2.02 (s, 3H), 5.15 (s, 2H), 7.13 (d, 1H, J=5.0 Hz), 7.76 (d, 1H, J=7.9 Hz), 7.78-7.87 (m, 2H), 7.96 (d, 1H, J=5.0 Hz), 10.20 (br. 1H).

実施例 3-2

1-アセトアミド-5,5-ジオキソ-7-フルオロ-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チェピン-11-オン(化合物 3-2)(収率 89%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 98 (s, 3H), 5. 15 (s, 2H), 7. 46-7. 68 (m, 4H), 7. 73-7. 85 (m, 2H), 10. 27 (br, 1H).

実施例 3-3

3-アセトアミド-5, 5-ジオキソ-7-フルオロ-6, 11-ジヒドロジベンゾ[b, e]チェピン-11-オン(化合物 3-3) (収率 75%)

 1 H-NMR (CDCl₃) δ : 1. 98 (s, 3H), 5. 25 (s, 2H), 7. 49-7. 59 (m, 2H), 7. 87-8. 02 (m, 3H), 8. 35 (s, 1H), 10. 67 (br, 1H).

実施例 3-4

5, 5-ジオキソ-9-トリフルオロアセチルアミノ-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-4) (収率 65%)

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 4.65 (s, 2H), 7.02 (d, 1H, J=5.0 Hz), 7.66-7.72 (m, 2H), 7.91 (dd, 1H, J=7.9 Hz, 1.2 Hz), 8.66 (dd, 1H, J=7.9 Hz, 1.2 Hz), 10.19 (br, 1H).

実施例 3-5

5,5-ジオキソ-7-トリフルオロアセチルアミノ-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1] ベンゾチエピン-10-オン(化合物 <math>3-5)(収率 64%)

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 5. 30 (s, 2H), 7. 25 (d, 1H, J=5.1 Hz), 8. 09 (d, 1H, J=5.1 Hz), 8. 13 (d, 1H, J=8.6 Hz), 8. 25 (d, 1H, J=8.6 Hz), 8. 52 (s, 1H), 11. 95 (br, 1H).

実施例 3-6

5.5-ジオキソー9-エトキシカルボニルアミノー4.10-ジヒドロチエノ[3.2-c][1]

ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-6) (収率 69%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 21 (t, 3H, J=7. 3 Hz), 4. 07 (q, 2H, J=7. 3 Hz), 5. 18 (s, 2H), 7. 15 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 33-7. 93 (m, 3H), 8. 02 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 9. 71 (br, 1H).

実施例 3-7

5, 5-ジオキソ-9-(2-ヒドロキシアセチルアミノ) -4, 10-ジヒドロチエノ [3, 2-c] [1] ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-7) (収率 83%)

¹ H-NMR (DMSO- d_6) δ : 4.00 (d, 1H, J=5.6 Hz), 5.17 (s, 2H), 6.20 (t, 1H, J=5.6 Hz), 7.19 (d, 1H, J=5.0 Hz), 7.79 - 7.90 (m, 2H), 8.03 (d, 1H, J=9.0 Hz), 8.66 (dd, 1H, J=7.9 Hz, 1.6 Hz), 10.67 (br, 1H).

実施例 3-8

5,5-ジオキソー9-(2-クロロアセチルアミノ)-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1] ベンゾチエピン<math>-10-オン(化合物 3-8)(収率 88%)

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 4. 29 (s, 2H), 5. 16 (s, 2H), 7. 16 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 82 (t, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 91 (dd, 1H, J=7. 9 Hz, 1. 3 Hz), 7. 99 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 8. 06 (dd, 1H, J=7. 9 Hz, 1. 3 Hz), 10. 54 (br, 1H).

実施例 3-9

5, 5-ジオキソー9- (2-テトラヒドロフロイルアミノ) -4, 10-ジヒドロチエノ [3, 2-c] [1] ベンゾチエピン-10-オン (化合物 3-9) (収率 86%)

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 80 – 2. 05 (m, 3H), 2. 15 – 2. 28 (m, 1H), 3. 92 (dd, 1H, J=7. 9 Hz, 6. 9 Hz), 4. 05 (dd, 1H, J=12. 8 Hz, 6. 9 Hz), 4. 44 (dd, 1H, J=8. 4 Hz, 4. 4 Hz), 5. 16 (d, 1H, J=17. 8 Hz), 5. 24 (d, 1H, J=17. 8 Hz), 7. 18 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 80 – 7. 85 (m, 2H), 8. 05 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 8. 40 (d, 1H, J=9. 5 Hz), 10. 49 (br, 1H).

実施例 3-10

5, 5-ジオキソー9- (3-テトラヒドロフロイルアミノ) -4, 10-ジヒドロチエノ [3, 2-c] [1] ベンゾチエピン-10-オン (化合物 3-10) (収率 89%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 2.00 - 2.08 (m, 2H), 3.09 - 3.20 (m, 1H), 3.65 - 3.75 (m, 3H), 3.90 (t, 1H, J=8.2 Hz), 5.14 (s, 2H), 7.13 (d, 1H, J=5.0 Hz), 7.70

(dd, 1H, J=7.9 Hz, 1.7 Hz), 7.78 (t, 1H, J=7.9 Hz), 7.86 (dd, 1H, J=7.9 Hz, 1.7 Hz), 7.95 (d, 1H, J=5.0 Hz), 10.37 (br, 1H).

実施例 3-11

9-(2-プロモ-2-メチルプロパノイルアミノ) -5,5-ジオキソー4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 <math>3-11)(収率 93%) 1 H-NMR(DMSO-d₆) δ : 1.96(s, 6H),5.18(s, 2H),7.17(d, 1H, J=5.0 Hz),7.84(t, 1H, J=7.9 Hz),7.90(dd, 1H, J=7.9 Hz, 1.7 Hz),8.00(d, 1H, J=5.0

Hz). 8. 05 (d. 1H, J=7.9 Hz), 10. 43 (br. 1H).

実施例 3-12

5,5-ジオキソー9-(2-ヒドロキシー2-メチルプロパノイルアミノ) -4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン<math>-10-オン(化合物 3-12) (収率 72%) 1 H-NMR (DMSO- d_6) δ : 1.32 (s, 6H), 5.21 (s, 2H), 6.04 (br, 1H), 7.18 (d, 1H, J=5.0 Hz), 7.82-7.84 (m, 2H), 8.51 (d, 1H, J=9.5 Hz), 10.71 (br, 1H). 実施例 3-13

5,5-ジオキソ-1-(2-ヒドロキシ-2-メチルプロパノイルアミノ)-8-メトキシ-6,11-ジヒドロジベンゾ[b,e]チエピン-11-オン(化合物 <math>3-13)(収率 88%)

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 29 (s, 6H), 3. 85 (s, 3H), 5. 25 (s, 2H), 6. 03 (s, 1H), 6. 99 (d, 1H, J=2. 6 Hz), 7. 14 (dd, 1H, J=8. 9 Hz, 2. 6 Hz), 7. 70-7. 80 (m, 2H), 7. 90 (d, 1H, J=8. 9 Hz), 8. 28 (dd, 1H, J=7. 6 Hz, 1. 7 Hz), 10. 06 (br, 1H).

実施例 3-14

5, 5-ジオキソー9-(2-ヒドロキシー2-メチルブタノイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物3-14)(収率58%)

 1 H-NMR (DMS0- d_{6}) δ : 0. 78 (t, 3H, J=7. 3 Hz), 1. 31 (s, 3H), 1. 51 (dt, 1H, J=14. 2 Hz, 7. 3 Hz), 1. 71 (dt, 1H, J=14. 3 Hz, 7. 3 Hz), 5. 21 (s, 2H), 5. 85 (br, 1H), 7. 18 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 7. 80 - 7. 87 (m, 2H), 8. 06 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 8. 51 (d, 1H, J=8. 6 Hz), 10. 69 (br, 1H).

実施例 3-15

 $5,5-ジオキソー9-(1-ヒドロキシシクロプロパンカルボニルアミノ)-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-15)(収率 41%)
<math>^1$ H-NMR(DMSO-d₆) δ : 1.00-1.08(m,2H),1.11-1.18(m,2H),5.19(s,2H),6.82(br,1H),7.19(d,1H,J=5.0 Hz),7.82-7.88(m,2H),8.05(d,1H,J=5.0 Hz),8.57(d,1H,J=7.9 Hz),10.71(br,1H).

実施例 3-16

 $5,5-ジオキソー9-(2-ヒドロキシー3-メチルブタノイルアミノ) -4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピンー10-オン(化合物 3-16)(収率 99%)
<math>^1$ H-NMR(DMSO-d₆) δ : 0.77(d, 3H, J=6.6 Hz),0.97(d, 3H, J=6.6 Hz),1.98-2.05(m, 1H),3.91(br, 1H),5.18(s, 2H),6.12(br, 1H),7.18(d, 1H,J=5.0 Hz),7.78-7.83(m, 2H),8.03(d, 1H,J=8.6 Hz),8.56(d, 1H,J=8.6 Hz),10.61(br, 1H).

実施例 3-17

9-(2-シクロヘキシル-2-ヒドロキシアセチルアミノ)-5,5-ジオキソー4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 <math>3-17)(収率 97%) 1 H-NMR(DMSO-d₆) δ : 1.15-1.50(m,5H),1.65-1.85(m,5H),2.98-3.18(m,1H),4.11-4.16(m,1H),4.67(s,2H),7.01(d,1H,J=5.0 Hz),7.65-7.74(m,2H),7.93(d,1H,J=8.2 Hz),10.61(br,1H).

実施例 3-18

5,5-ジオキソ-9-(3-ヒドロキシ-4,4,4-トリフルオロ-3-メチルブタノイルアミノ)-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-18) (収率99%)

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 41 (s, 3H), 2. 54 (d, 1H, J=14.3 Hz), 2. 70 (d, 1H, J=14.3 Hz), 5. 19 (s, 2H), 6. 41 (br, 1H), 7. 15 (d, 1H, J=5.0 Hz), 7. 78 – 7. 87 (m, 2H), 7. 98 (dd, 1H, J=7.8 Hz, 1.8 Hz), 8. 02 (d, 1H, =5.0 Hz), 10. 31 (br, 1H).

実施例 3-19

5,5-ジオキソ-9-(3-ヒドロキシ-4,4,4-トリフルオロ-3-トリフルオロメチルブタノイルアミノ)-4,10-ジヒドロチエノ<math>[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン

(化合物 3-19) (収率 80%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 3. 02 (s, 2H), 5. 11 (s, 2H), 7. 16 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 81 (t, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 93 (dd, 1H, J=7. 9 Hz, 1. 3 Hz), 7. 96 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 8. 00 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 8. 35 (br, 1H), 10. 52 (br, 1H).

実施例 3-20

9-(2-アミノ-2-メチルプロパノイルアミノ)-5,5-ジオキソ-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-20)(収率 75%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 1. 43 (s, 6H), 4. 63 (s, 2H), 7. 01 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 65 - 7. 72 (m, 2H), 7. 91 (dd, 1H, J=7. 7 Hz, 1. 2 Hz), 8. 67 (dd, 1H, J=7. 7 Hz, 1. 2 Hz), 11. 50 (br, 1H).

実施例 3-21

5, 5-ジオキソ-9-(2-フロイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-21) (収率 76%)

¹ H-NMR (DMSO- d_6) δ : 5. 20 (s, 2H), 6. 71 (dd, 1H, J=3. 3 Hz, 1. 7 Hz), 7. 17 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 30 (d, 1H, J=3. 3 Hz), 7. 85 (t, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 91 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 98 (d, 1H, J=1. 0 Hz), 8. 02 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 8. 28 (d, 1H, J=7. 9 Hz, 2. 0 Hz), 10. 74 (br, 1H).

実施例 3-22

5, 5-ジオキソー9-(3-フロイルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾ チエピン-10-オン(化合物 3-22) (収率 83%)

 1 H-NMR (DMS0- d_{6}) δ : 5. 17 (s, 2H), 6. 89 (d, 1H, J=2. 0Hz), 7. 15 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 77 (d, 1H, J=2. 0 Hz), 7. 80 — 7. 98 (m, 4H), 8. 32 (s, 1H), 10. 44 (br, 1H).

実施例 3-23

5, 5-ジオキソ-9-(2-ヒドロキシ-2-フェニルアセチルアミノ)-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-23)(収率 67%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 5.12 (d, 1H, J=4.0 Hz), 5.18 (d, 1H, J=18.3 Hz),

5. 28 (d, 1H, J=18. 3 Hz), 6. 92 (d, 1H, J=4. 0 Hz), 7. 19 (d, 1H, J=5. 0 Hz),

7. 24 - 7.35 (m, 3H), 7. 43 (d, 2H, J=7.6 Hz), 7. 82-7.87 (m, 2H), 8. 12 (d, 1H,

J=5. 0 Hz), 8. 44 (dd, 1H, J=9. 2 Hz, 3. 6 Hz), 10. 78 (br, 1H).

実施例 3-24

9-(5-クロロ-2-ヒドロキシベンゾイルアミノ)-5,5-ジオキソ-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-24)(収率 81%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 5. 21 (s, 2H), 6. 04 (br, 1H), 7. 18 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 82 - 7. 84 (m, 2H), 8. 51 (d, 1H, J=9. 5 Hz), 10. 71 (br, 1H).

実施例 3-25

5, 5-ジオキソ-9-(3-ヒドロキシ-2-ピリジル)カルボニルアミノ-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-25)(収率 84%)

 1 H-NMR (DMSO-d₆) δ : 4. 68 (s, 2H), 7. 02 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 36 (dd, 1H, J=8. 3 Hz, 1. 3 Hz), 7. 45 (dd, 1H, J=8. 3 Hz, 4. 3 Hz), 7. 70 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 77 (t, 1H, J=8. 3 Hz), 8. 01 (dd, 1H, J=8. 3 Hz, 1. 5 Hz), 8. 32 (dd, 1H, J=4. 3 Hz, 1. 3 Hz), 8. 79 (dd, 1H, J=8. 3 Hz, 1. 5 Hz), 11. 48 (br, 1H), 11. 96 (br, 1H).

実施例 3-26

9-(3, 3-ジメチルウレイド)-5, 5-ジオキソ-4, 10-ジヒドロチエノ[3, 2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-26)(収率 77%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 2. 93 (s, 6H), 5. 20 (s, 2H), 7. 14 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 7. 69 - 7. 78 (m, 2H), 8. 03 (d, 1H, J=5. 3 Hz), 8. 08 (dd, 1H, J=7. 6 Hz, 2. 3 Hz), 9. 23 (br, 1H).

実施例 3-27

5,5-ジオキソー9-(4-モルホリノカルボニルアミノ)-4,10-ジヒドロチエノ [3,2-c][1]ベンゾチエピン-10-オン(化合物 <math>3-27)(収率 65%)

¹ H-NMR (DMSO-d₆) δ : 3. 40 (t, 4H, J=4. 5 Hz), 3. 64 (t, 4H, J=4. 5 Hz), 5. 17 (s, 2H), 7. 12 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 7. 72 — 7. 74 (m, 2H), 7. 79–7. 83 (m, 1H), 7. 99 (d, 1H, J=5. 0 Hz), 9. 28 (br, 1H).

実施例 3-28

5, 5-ジオキソ-9-(3-(1, 2, 2-トリメチルプロピル) ウレイド) -4, 10-ジヒドロチエノ[3. 2-c][1] ベンゾチエピン-10-オン(化合物 3-28)(収率 32%)

 1 H-NMR (DMS0-d₆) δ : 0. 89 (s, 9H), 1. 03 (d, 3H, J=6. 6 Hz), 3. 53 — 3. 61 (m, 1H), 5. 00 (s, 2H), 7. 14 (br, 1H), 7. 15 (d, 1H, J=5. 2 Hz), 7. 63 (t, 1H, J=7. 6 Hz), 7. 90 (d, 1H, J=5. 2 Hz), 8. 32 (dd, 1H, J=7. 6 Hz, 1. 7 Hz).

実施例 3-29

5,5-ジオキソー9-(3-(2-ヒドロキシエチル)-3-メチルウレイド)-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピンー<math>10-オン(化合物 3-29)(収率 38%) ¹ H-NMR(CDCl₃) δ : 3.15(s, 3H), 3.58(t, 2H, J=5.0 Hz), 3.85(t, 2H, J=5.0 Hz), 4.65(s, 2H), 7.01(d, 1H, J=5.0 Hz), 7.65(t, 1H, J=7.9 Hz), 7.70(d, 1H, J=5.0 Hz), 7.85(d, 1H, J=7.9 Hz), 9.83(br, 1H).

実施例 3-30

5,5-ジオキソー6-(2,2-ジメチルプロピルオキシカルボニルアミノ)-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1]ベンゾチエピンー10ーオン(化合物 <math>3-30)(収率 73%) ¹ H-NMR(CDCl₃) δ : 1.54(s,9H),4.79(s,2H),6.98(d,1H,J=5.3 Hz),7.47(d,1H,J=8.0 Hz),7.61-7.67(m,2H),8.69(d,1H,J=8.0 Hz),9.82(br,1H).

実施例 3-31

5,5-ジオキソー9-(3-メトキシプロパノイルアミノ)-4,10-ジヒドロチエノ[3,2-c][1] ベンゾチエピン<math>-10-オン(化合物 3-32)(収率:94%)

 $^{1}H - NMR(CDCl_{3})$ δ : 2. 68 (t, 2H, J=5. 6 Hz), 3. 51 (s, 3H), 3. 71 (t, 2H, J=5. 6 Hz), 4. 64 (s, 2H), 7. 01 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 7. 68 (t, 1H, J=7. 9 Hz), 7. 70 (d, 1H, J=5. 1 Hz), 7. 90 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 8. 65 (d, 1H, J=7. 9 Hz), 10. 20 (br, 1H).

製剤例1(錠剤)

常法により、次の組成からなる錠剤を作成した。

化合物1-25

5 mg

乳糖

60 mg

馬鈴薯でんぷん

30 mg

ポリビニルアルコール

2 mg

ステアリン酸マグネシウム 1 mg

タール色素

微量

製剤例2(散剤)

常法により、次の組成からなる散剤を作成した。

化合物1-1

5 mg

乳糖

280 mg

製剤例3(シロップ剤)

常法により、次の組成からなるシロップ剤を作成した。

化合物1-25

5 mg

精製白糖

40 g

p-ヒドロキシ安息香酸エチル 40 mg

p-ヒドロキシ安息香酸プロピル 10 mg

ストロベリーフレーバー 0.1 cc

これに水を加えて全量を 100cc とする。

産業上の利用可能性

本発明により、頻尿・尿失禁治療薬として有用な新規な三環式化合物を提供する ことができる。

請求の範囲

(1) 一般式(I)

$$X_2$$
 X_3
 X_3
 X_3
 X_3
 X_4
 X_4
 X_4
 X_5
 X_6
 X_7
 X_8
 X_8

[式中、R ¹は、水素、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルコキシまたはハロゲンを表し、

 X^{1} - X^{2} - X^{3} は、 CR^{5} = CR^{6} - CR^{7} = CR^{8} (式中、 R^{5} 、 R^{6} 、 R^{7} および R^{8} は、同一または異なって水素、置換もしくは非置換の低級アルキル、ヒドロキシ、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、二トロ、アミノ、低級モノアルキル置換アミノ、低級ジアルキル置換アミノ、置換もしくは非置換の低級アルカノイルアミノまたはハロゲンを表す)、N(0) m = CR^{5} - CR^{6} - CR^{7} (式中、 R^{5} 、 R^{6} および R^{7} は前記と同義であり、mは0または1を表わす)、 CR^{5} = CR^{6} -N(0) m = CR^{7} (式中、 R^{5} 、 R^{6} 、 R^{7} および mは前記と同義である)、 CR^{5} = CR^{6} - CR^{7} =N(0)m(式中、 R^{5} 、 R^{6} 、 R^{7} および mは前記と同義である)、 CR^{5} = CR^{6} -O(式中、 R^{5} および R^{6} は前記と同義である)、 CR^{5} = CR^{6} -O(式中、 R^{5} および R^{6} は前記と同義である)、 CR^{5} = CR^{6} -O(式中、 R^{5} および R^{6} は前記と同義である)、 CR^{5} + CR^{6} + CR^{7} + CR^{6} 0(式中、 R^{7} + CR^{6}) は前記と同義である)、 CR^{7} + CR^{7} は前記と同義である)を表し、

R²が水素、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、トリフルオロメチル、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、アミノ、置換もしくは非置換の低級モノアルキル置換アミノ、置換もしくは非置換の低級ジアルキル置換アミノ、置換もしくは非置換のヘテロアリール、置換もしくは非置換のアラルキルアミノ、置換もしくは非置換のアリールアミノ、置換もしくは非置換のアリールアミノ、置換もしくは非置換のNー置換

の複素環基または

$$R^3$$

(式中、n は 0 または 1 であり、R ³および R 4 は、同一または異なって水素、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の環状アルキル、置換もしくは非置換のアリール、置換もしくは非置換のアラルキルまたはトリフルオロメチルを表すか、 R ³および R 4 が一緒になって環状アルキルを形成してもよく、Q はヒドロキシ、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、アミノまたはハロゲンを表す)を表すときに、

Y は-CH₂SO₂-、-SCH₂-、-SOCH₂- または-SO₂CH₂-を表し、

R²が水素、置換もしくは非置換の低級アルケニル、トリフルオロメチル、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、アミノ、置換もしくは非置換の低級モノアルキル置換アミノ、置換もしくは非置換の低級ジアルキル置換アミノ、置換もしくは非置換のアリール、置換もしくは非置換のアラルキルアミノ、置換もしくは非置換のアリールアミノ、置換もしくは非置換の脂環式複素環基、置換もしくは非置換のNー置換の複素環基または

$$R^3$$

(式中、n、R³、R⁴およびQは、前記と同義である)を表すときに、

Y は-0CH $_2$ -を表す〕で表される三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩に関する。

- (2) R^1 が水素、置換もしくは非置換の低級アルコキシまたはハロゲンである請求の範囲 1 記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩。
 - (3) R¹が水素である請求の範囲2記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容

される塩。

(4) Y が-CH $_2$ SO $_2$ -、-SO $_2$ CH $_2$ -、-0CH $_2$ -である請求の範囲 1 記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩。

- (5) Y が $-CH_2SO_2-$ 、 $-SO_2CH_2-$ である請求の範囲 4 記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩。
- (6) Y が $-CH_2SO_2$ -である請求の範囲 5 記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩。
- (7) $X^1-X^2-X^3$ が $S-CR^7=CR^8$ (式中、 R^7 および R^8 は前記と同義である)である請求の範囲 1 記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩。
- (8) R^{-1} が水素であり、 Y^{-1} が小素であり、 Y^{-1} が小ます。 Y^{-1} がいかり、 Y^{-1} が小素を表します。 Y^{-1} が小素を表します。 Y^{-1} が小ます。 Y^{-1} が
- (9) X^{1} – X^{2} – X^{3} が CR^{5} = CR^{6} – CR^{7} = CR^{8} (式中、 R^{5} 、 R^{6} 、 R^{7} および R^{8} は前記と同義である)である請求の範囲 1 記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩。
- (10)R 1 が水素であり、 Y が-CH $_2$ SO $_2$ -である請求の範囲 9 記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩。

(11) R²が

$$R^3$$

(式中、n、R 3 、R 4 および Q は前記と同義である)である請求の範囲 $1 \sim 1$ 0 記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩。

- (12)nが 0 である請求の範囲11記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩。
- (13)R 3 がメチルであり、 R 4 がトリフルオロメチルであり、Q がヒドロキシである請求の範囲 12 記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩。
- (14) R^{-1} が水素であり、 Y^{-1} が水素であり、 Y^{-1} が $S-CR^{-7}$ = CR^{-8} (式中、 R^{-7} および R^{-8} は前記と同義である)であり、 R^{-3} がメチルであり、 R^{-4} がトリフ

ルオロメチルであり、Q がヒドロキシである請求の範囲1記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩。

(15)請求の範囲1記載の三環式化合物またはその薬理学的に許容される塩を含有してなる医薬。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP98/01713

A. CLASS Int.	SIFICATION OF SUBJECT MATTER C1 ⁶ C07D313/12, 333/06, 333/12	2, 495/04, A61K31/335,	31/38, 31/435		
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC					
	S SEARCHED				
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl ⁶ C07D313/12, 333/06, 333/12, 495/04, A61K31/335, 31/38, 31/435					
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched					
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) CAPLUS (STN), REGISTRY (STN), WPIDS (STN)					
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where ap		Relevant to claim No.		
Р, А	WO, 97/14672, A1 (Kyowa Hakk April 24, 1997 (24. 04. 97) & EP, 798288, A1 & US, 572 & AU, 9673326, A & NO, 970	6325, A	1-15		
A	JP, 5-286915, A (Imperial Chapter), November 2, 1993 (02. 11. 93 & EP, 524781, A1 & US, 5273 & CA, 2074605, A & AU, 9220 & NO, 9202942, A & HU, T623 & CZ, 9202342, A3 & CN, 100 & SK, 9202342, A3 & NZ, 243) 2163, A 0476, A 262, T 69727, A	1-15		
A	JP, 61-172871, A (Aktiebolac August 4, 1986 (04. 08. 86) & EP, 189078, A & US, 4645 & AU, 8652171, A & NO, 850 & DK, 8600314, A & FI, 860	748, A 5373, A	1-15		
Further documents are listed in the continuation of Box C. Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed Date of the actual completion of the international search June 16, 1998 (16.06.98) Date of mailing of the international search report June 30, 1998 (30.06.98)					
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer			
Facsimile No.		Telephone No.			

国際出願番号 PCT/JP98/01713

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Int.Cl[®] C07D 313/12, 333/06, 333/12, 495/04 A61K 31/335, 31/38, 31/435

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int.Cl⁶ C O 7 D 3 1 3 / 1 2, 3 3 3 / 0 6, 3 3 3 / 1 2, 4 9 5 / 0 4 A 6 1 K 3 1 / 3 3 5, 3 1 / 3 8, 3 1 / 4 3 5

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) CAPLUS (STN), REGISTRY (STN), WPIDS (STN)

C. 関連すると認められる文献				
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号		
Р, А	WO, 97/14672, A1 (協和醗酵工業株式会社), 24. 4月. 1997 (24. 04. 97), & EP, 798288, A1, & US, 5726325, A, & AU, 9673326, A & NO, 9702726, A	1 – 1 5		
A	JP, 5-286915, A (インペリアル・ケミカル・インダストリーズ・ピーエルシー), 2. 11月. 1993 (02. 11. 93), & EP, 524781, A1, & US, 5272163, A,	1 – 1 5		

|X|| C欄の続きにも文献が列挙されている。

□ パテントファミリーに関する別紙を参照。

- * 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたも の
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって て出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理 論の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 16.06.98 国際調査報告の発送日 30.06.98 国際調査機関の名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 4C 9736 田村 聖 子 印 郵便番号100~8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 電話番号 03~3581~1101 内線 3452

C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
	& CA, 2074605, A, & AU, 9220476, A, & NO, 9202942, A, & HU, T62262, T, & CZ, 9202342, A3, & CN, 1069727, A, & SK, 9202342, A3, & NZ, 243686, A	
A	JP, 61-172871, A (アクチーボラゲット レオ), 4. 8月. 1986 (04. 08. 86), & EP, 189078, A, & US, 4645748, A, & AU, 8652171, A, & NO, 8505373, A, & DK, 8600314, A, & FI, 8600199, A	1-15