

(19) 日本国特許庁(JP)

## 再公表特許(A1)

(11) 国際公開番号

W02008/105386

発行日 平成22年6月3日(2010.6.3)

(43) 国際公開日 平成20年9月4日(2008.9.4)

(51) Int.Cl.	F I	テーマコード (参考)
<b>C07C 229/60</b> (2006.01)	C07C 229/60 C S P	4C055
<b>C07C 311/08</b> (2006.01)	C07C 311/08	4C084
<b>A61K 31/196</b> (2006.01)	A61K 31/196	4C086
<b>A61K 31/505</b> (2006.01)	A61K 31/505	4C206
<b>A61K 31/44</b> (2006.01)	A61K 31/44	4H006
	審査請求 未請求 予備審査請求 未請求	(全 46 頁) 最終頁に続く

出願番号 特願2009-501236 (P2009-501236)  
 (21) 国際出願番号 PCT/JP2008/053240  
 (22) 国際出願日 平成20年2月26日(2008.2.26)  
 (31) 優先権主張番号 特願2007-48059 (P2007-48059)  
 (32) 優先日 平成19年2月27日(2007.2.27)  
 (33) 優先権主張国 日本国(JP)  
 (31) 優先権主張番号 特願2007-246591 (P2007-246591)  
 (32) 優先日 平成19年9月25日(2007.9.25)  
 (33) 優先権主張国 日本国(JP)

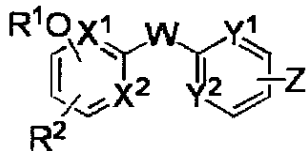
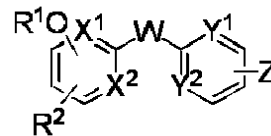
(71) 出願人 504147243  
 国立大学法人 岡山大学  
 岡山県岡山市北区津島中一丁目1番1号  
 (74) 代理人 100088904  
 弁理士 庄司 隆  
 (74) 代理人 100124453  
 弁理士 資延 由利子  
 (74) 代理人 100135208  
 弁理士 大杉 卓也  
 (72) 発明者 加来田 博貴  
 岡山県岡山市北区津島中一丁目1番1号  
 国立大学法人岡山大学大学院医歯薬学総合  
 研究科内

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 アルコキシ基を有するレキシノイド化合物

## (57) 【要約】

本発明は、核内受容体の一つであるレチノイドX受容体(RXR)に対し結合し、その作動もしくは拮抗作用を有する、下記的一般式で表される化合物を提供する。



(式中、R<sup>1</sup>はアルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。R<sup>2</sup>はアルコキシ基、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。Wは、NR<sup>3</sup>又はCR<sup>3</sup>であり、R<sup>3</sup>は水素、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基から選択される。X<sup>1</sup>、Y<sup>1</sup>は、CH若しくはNから選択される。X<sup>2</sup>、Y<sup>2</sup>は、CH、CR<sup>4</sup>、若しくはNから選択される。R<sup>4</sup>は、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アルコキシ基、ハロゲン、ニトロ基及びアミノ基から選択さ

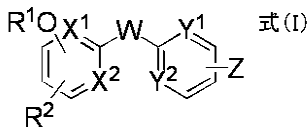
## 【特許請求の範囲】

## 【請求項 1】

下記の一般式 I で表される化合物。

一般式 I :

## 【化 1】



10

(式中、 $R^1$  は直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。

$R^2$  は直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルコキシ基、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。

W は、 $NR^3$  又は  $CR^3$  であり、 $R^3$  は水素、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基から選択される。

$X^1$ 、 $Y^1$  は、CH 若しくは N から選択される。

$X^2$ 、 $Y^2$  は、CH、 $CR^4$ 、若しくは N から選択される。

20

$R^4$  は、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アルコキシ基、ハロゲン、ニトロ基及びアミノ基から選択される。

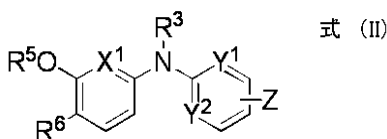
Z は、直接、若しくは飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基を介したカルボン酸、カルボン酸エステル、又はヒドロキサム酸から選択される。)

## 【請求項 2】

下記の一般式 II で表される化合物。

一般式 II :

## 【化 2】



30

(式中、 $R^5$  は直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。

$R^6$  は分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基からなる群から選択される。

$R^3$  は水素、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基から選択される。

40

$X^1$  は、CH 若しくは N から選択される。

$Y^1$  は、CH 若しくは N から選択される。

$Y^2$  は、CH、 $CR^7$ 、若しくは N から選択される。

$R^7$  は、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアルコキシ基から選択される。

Z は、直接、若しくは飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基を介したカルボン酸、カルボン酸エステル、又はヒドロキサム酸から選択される。)

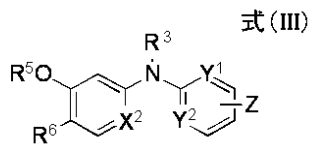
## 【請求項 3】

下記の一般式 III で表される化合物。

50

一般式 III :

【化 3】



(式中、 $R^5$  は直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。

$R^6$  は分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基からなる群から選択される。

$R^3$  は水素、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基から選択される。

$X^2$  は、 $CH$ 、 $CR^4$ 、若しくは $N$ から選択される。

$R^4$  は、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アルコキシ基、ハロゲン、ニトロ基及びアミノ基から選択される。

$Y^1$  は、 $CH$ 若しくは $N$ から選択される。

$Y^2$  は、 $CH$ 、 $CR^7$ 、若しくは $N$ から選択される。

$R^7$  は、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアルコキシ基から選択される。

$Z$  は、直接、若しくは飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基を介したカルボン酸、カルボン酸エステル、又はヒドロキサム酸から選択される。)

【請求項 4】

一般式 II 又は III において、 $R^5$  及び  $R^6$  がともにイソプロピル基であり、 $X^1$  が  $CH$  若しくは  $N$  であり、 $X^2$  が  $CH$ 、 $CR^4$ 、若しくは  $N$  であり、 $Y$  がともに  $N$  であり、 $Z$  がカルボン酸エステル、カルボン酸若しくはその塩であり、かつ  $Y^1$  および  $Y^2$  に対しメタ位に位置し、 $R^3$  はエチル、イソプロピルから選択されることを特徴とする請求の範囲第 2 項又は第 3 項に記載の化合物。

【請求項 5】

一般式 II 又は III において、 $R^5$  がイソプロピル基もしくはイソブチル基であり、 $X^1$  が  $CH$  若しくは  $N$  であり、 $X^2$  が  $CH$ 、 $CR^4$ 、若しくは  $N$  であり、 $R^6$  がイソプロピル基であり、 $X^1$  が  $CH$  若しくは  $N$  であり、 $Y^1$  が  $CH$  若しくは  $N$  であり、 $Y^2$  が  $CH$  若しくは  $N$  であり、 $Z$  がカルボン酸エステル、カルボン酸若しくはその塩でありかつ  $Y^1$  および  $Y^2$  に対しメタ位に位置し、 $R^3$  はエチル基であることを特徴とする請求の範囲第 2 項又は第 3 項に記載の化合物。

【請求項 6】

一般式 II 又は III において、 $R^5$  がイソプロピル基若しくはイソブチル基であり、 $R^6$  がイソプロピル基であり、 $X^1$  が  $CH$  であり、 $X^2$  が  $CH$ 、 $CR^4$ 、若しくは  $N$  であり、 $Y^1$  が  $N$  であり、 $Y^2$  が  $CH$  であり、 $Z$  がカルボン酸でありかつ  $Y^1$  および  $Y^2$  に対しメタ位に位置し、 $R^3$  がエチル基であることを特徴とする請求の範囲第 2 項又は第 3 項に記載の化合物。

【請求項 7】

一般式 II 又は III において、 $R^5$  がイソプロピル基であり、 $R^6$  がイソプロピル基であり、 $X^1$  は  $CH$  であり、 $X^2$  が  $CH$ 、 $CR^4$ 、若しくは  $N$  であり、 $Y^1$  が  $N$  であり、 $Y^2$  が  $CH$  であり、 $Z$  がヒドロキサム酸若しくはアクリルヒドロキサム酸であり、かつ  $Y^1$  および  $Y^2$  に対しメタ位に位置し、 $R^3$  はエチル基であることを特徴とする請求の範囲第 2 項又は第 3 項に記載の化合物。

【請求項 8】

10

20

30

40

50

請求の範囲第 1 項 ~ 第 7 項のいずれか 1 に記載の化合物を有効成分として含有する薬剤。

【請求項 9】

抗がん剤及び / 又は抗炎症剤であることを特徴とする請求の範囲第 8 項に記載の薬剤。

【請求項 10】

有効成分が、転写調節剤及び核内受容体リガンド作用調節剤である請求の範囲第 8 項又は第 9 項に記載の薬剤。

【請求項 11】

有効成分として、さらに抗がん剤を含む請求の範囲第 8 項又は第 10 項に記載の薬剤。

【請求項 12】

有効成分として、さらに抗炎症剤を含む請求の範囲第 8 項又は第 10 項に記載の薬剤。

10

【請求項 13】

請求の範囲第 8 項 ~ 第 12 項のいずれか 1 に記載の薬剤、並びに薬理的及び製剤学的に許容される担体を含む医薬組成物。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、核内受容体であるレチノイド X 受容体 (retinoid X receptor; RXR) に対し、作動性若しくは拮抗性物質として作用する化合物 (以降、「レキシノイド化合物」と称す。) であり、アルコキシ基を有する新規化合物に関する。さらにはその作用に関する。

20

【0002】

本出願は、参照によりここに援用されるところの日本出願特願 2007 - 048059 号及び特願 2007 - 246591 優先権を請求する。

【背景技術】

【0003】

レチノイド X 受容体 (以降、「RXR」と略す。) は、9-cisレチノイン酸やドコサヘキサンエン酸 (DHA) を内因性リガンドにすると考えられている、リガンド依存的な転写因子である核内受容体の一つである。その機能は、ホモ二量体として、また種々の核内受容体とヘテロ二量体を形成し発揮される (非特許文献 1)。

【0004】

RXR のヘテロ二量体のパートナーとしては、細胞分化や増殖に関するレチノイン酸受容体 (RAR)、同じく細胞分化や増殖また骨代謝に関するビタミン D 受容体 (VDR)、脂質代謝に関するペルオキシソーム増殖剤応答性受容体 (PPAR)、甲状腺ホルモン受容体のチロイドホルモン受容体 (TR) のほか、薬物代謝酵素で知られる CYP3A4 発現に関わる PXR などがある。従って、RXR の機能とこれら核内受容体の活性発現は密接な関係にあり、RXR 機能を制御する作動性もしくは拮抗性物質は、これらのヘテロ二量体の機能を制御することが可能になる (非特許文献 2)。

30

【0005】

例えば、RAR 作動性物質である Am80 (一般名: タミバロテン: 再発又は難治性の急性前骨髄球性白血病の治療薬: 4-[(5,6,7,8-tetrahydro-5,5,8,8-tetramethyl-2-naphthyl)carbamoyl] benzoic acid: 非特許文献 3) は、 $3.3 \times 10^{-10}$  M 濃度で単独に存在する場合はほとんど細胞分化誘導作用を示さないのに対し、Am80 と RXR 作動性物質を併用すると、RXR 作動性物質は Am80 のシナジストとして機能し、有意な分化誘導作用が見られるようになる (非特許文献 4)。このような RXR 作動性物質による核内受容体ヘテロ二量体に対するシナジスト効果は RAR に対してのみならず、RXR とヘテロ二量体を形成する VDR や PPAR 等においても見られる。すなわち、このような核内受容体を標的とした脂溶性の高い医薬分子において、その薬物を低容量で用いても効果を発揮させるシナジストとして効果が発揮できる。

40

【0006】

また RXR 拮抗性物質は、選択的に RXR 含有ヘテロ二量体の機能を抑制することも可

50

能になる。例えば、RXR拮抗性物質であるHX531は、PPAR-RXRヘテロ二量体に対し、その機能を抑制することで、インスリン抵抗性及び肥満を改善することができる。そのため、II型糖尿病に対する医薬応用が期待されている（非特許文献5）。

【0007】

RXR作動性物質は、RXRを含有する核内受容体ヘテロ二量体を介した作用に限ることではない。例えば、乳がん治療に用いられるタモキシフェンは、RXRとヘテロ二量体を形成しないエストロゲン受容体(ER)が分子標的であるものの、RXR作動性物質がエストロゲン抵抗性乳がんにおいて、その抵抗性を改善する報告がされている（非特許文献6）。さらに、RXR作動性物質単独もしくはタモキシフェンとの併用による発がん予防効果も報告されている（非特許文献7）。またタキソール抵抗性がんにおける、RXR作動性物質の有効性も報告されている（非特許文献8）。加えて、RXR作動性物質の血管新生抑制作用も報告されている（非特許文献9）。

10

【0008】

また、RXR作動性物質は単独投与においても興味深い生理活性が得られている。たとえばII型糖尿病モデルマウスにRXR作動性物質を投与すると、インスリン抵抗性が改善され血糖値低下が見られることが報告されている（非特許文献10）。

【0009】

またRXR作動性物質は、毛根周期に作用し毛髪育成作用があることから、育毛剤としての応用も報告されている（特許文献1）。

【0010】

RXR作動性物質及び拮抗性物質は、総じてレキシノイドといわれる。従来開発されているレキシノイド化合物は脂溶性が高いものが多く(logP>7)、体内蓄積、又は胎盤関門通過による催奇形性が不安視された。一般に、レキシノイドは、一般式IIIで表されるようなテトラメチルテトラヒドロナフチル基を特徴とする疎水性部位と、安息香酸等からなる酸性部位を、部分構造に有する化合物である。（非特許文献11、非特許文献12、特許文献2）例えば、XにC=CH<sub>2</sub>、Rにメチル基、Y及びZにCHを有する化合物LGD1069などが知られる（非特許文献13）が、これらはいずれも脂溶性が高い。

20

【0011】

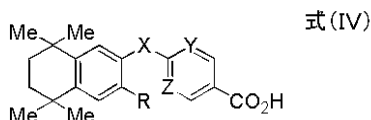
RXRには3つのサブタイプ（ 、 、 ）があることが知られている（非特許文献14）。しかし、現在サブタイプ選択的リガンドは合成されていない（非特許文献15）。

30

【0012】

一般式IV：

【化4】



【0013】

【非特許文献1】Science, 290, pp.2140-2144, 2000

【非特許文献2】Cell, 83, pp.841-850, 1995

【非特許文献3】アムノレイク錠 2mg <タミバロテン製剤> 日本新薬販売添付文書（2005年6月作成）

40

【非特許文献4】Journal of Medicinal Chemistry, 37, pp.1508-1517, 1994

【非特許文献5】The Journal of Clinical Investigation, 108, pp.1001-1013, 2001

【非特許文献6】Cancer Research, 58, pp.479-484, 1998など

【非特許文献7】Cancer Letters, 201, pp.17-24, 2003

【非特許文献8】Clinical Cancer Research, 10, pp.8656-8664, 2004

【非特許文献9】British Journal of Cancer, 94, pp.654-660, 2006

【非特許文献10】Nature, 386, pp.407-410, 1997

【非特許文献11】Journal of Medicinal Chemistry, 48, pp.5875-5882, 2005

50

- 【非特許文献12】Journal of Medicinal Chemistry, 38, pp.3368-3383, 1995  
 【非特許文献13】Journal of Medicinal Chemistry, 37, pp.2930-2941, 1994  
 【非特許文献14】Cell, 83, pp.835-839, 1995  
 【非特許文献15】The Journal of Nutrition, 130, pp.479S-482S, 2000  
 【非特許文献16】Chemistry & Pharmaceutical Bulletin, 48, pp1504-1513, 2000  
 【非特許文献17】Journal of Medicinal Chemistry, 42, pp742-750, 1999  
 【特許文献1】米国特許第5,962,508号公報  
 【特許文献2】国際公開パンフレットW000/66595号公報(複素環カルボン酸誘導体)  
 【特許文献3】特開平10-338658号公報(レチノイド作用調節剤)  
 【発明の開示】

10

【発明が解決しようとする課題】

【0014】

本発明は、レキシノイド作用を中心とした転写調節作用を有する新規化合物を提供することを課題とする。より詳しくは、脂溶性が低減化され、より安全な新規レキシノイド化合物を提供することを課題とする。

【課題を解決するための手段】

【0015】

そこで本発明者らは、上記課題を解決するために既知のレキシノイド化合物の構造的特徴であったテトラメチルテトラヒドロナフチル基を特徴とする疎水性部位について、極性のあるアルコキシ基を有する芳香環へと変換し、鋭意研究を重ねた結果、既存のレキシノイド化合物よりも脂溶性が低いにも関わらず十分なレキシノイド活性を有する新規化合物を見出すに至った。

20

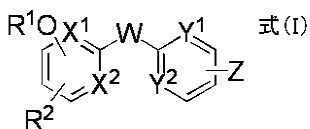
【0016】

即ち本発明は、以下よりなる。

1. 下記の一般式Iで表される化合物。

一般式I:

【化1】



30

(式中、R<sup>1</sup>は直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。

R<sup>2</sup>は直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルコキシ基、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。

Wは、NR<sup>3</sup>又はCR<sup>3</sup>R<sup>3'</sup>であり、R<sup>3</sup>及びR<sup>3'</sup>は水素、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基から選択される。

40

X<sup>1</sup>、Y<sup>1</sup>は、CH若しくはNから選択される。

X<sup>2</sup>、Y<sup>2</sup>は、CH、CR<sup>4</sup>、若しくはNから選択される。

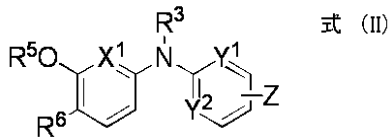
R<sup>4</sup>は、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アルコキシ基、ハロゲン、ニトロ基及びアミノ基から選択される。

Zは、直接、若しくは飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基を介したカルボン酸、カルボン酸エステル、又はヒドロキサム酸から選択される。)

2. 下記の一般式IIで表される化合物。

一般式II:

## 【化2】



(式中、 $R^5$  は直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。

$R^6$  は分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基からなる群から選択される。

$R^3$  は水素、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基から選択される。

$X^1$  は、CH若しくはNから選択される。

$Y^1$  は、CH若しくはNから選択される。

$Y^2$  は、CH、 $CR^7$ 、若しくはNから選択される。

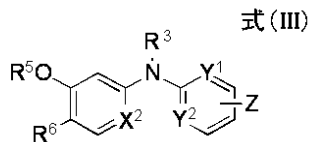
$R^7$  は、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアルコキシ基から選択される。

Zは、直接、若しくは飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基を介したカルボン酸、カルボン酸エステル、又はヒドロキサム酸から選択される。)

3. 下記的一般式IIIで表される化合物。

一般式III:

## 【化3】



(式中、 $R^5$  は直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。

$R^6$  は分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基からなる群から選択される。

$R^3$  は水素、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基から選択される。

$X^2$  は、CH、 $CR^4$ 、若しくはNから選択される。

$R^4$  は、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アルコキシ基、ハロゲン、ニトロ基及びアミノ基から選択される。

$Y^1$  は、CH若しくはNから選択される。

$Y^2$  は、CH、 $CR^7$ 、若しくはNから選択される。

$R^7$  は、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアルコキシ基から選択される。

Zは、直接、若しくは飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基を介したカルボン酸、カルボン酸エステル、又はヒドロキサム酸から選択される。)

4. 一般式II又はIIIにおいて、 $R^5$  及び $R^6$  がともにイソプロピル基であり、 $X^1$  がCH若しくはNであり、 $X^2$  がCH、 $CR^4$ 、若しくはNであり、YがともにNであり、Zがカルボン酸エステル、カルボン酸若しくはその塩であり、かつ $Y^1$  および $Y^2$  に対しメタ位に位置し、 $R^3$  はエチル、イソプロピルから選択されることを特徴とする前項2又は3に記載の化合物。

5. 一般式II又はIIIにおいて、 $R^5$ がイソプロピル基もしくはイソブチル基であり、 $X^1$ がCH若しくはNであり、 $X^2$ がCH、 $CR^4$ 、若しくはNであり、 $R^6$ がイソプロピル基であり、 $X^1$ がCH若しくはNであり、 $Y^1$ がCH若しくはNであり、 $Y^2$ がCH若しくはNであり、Zがカルボン酸エステル、カルボン酸若しくはその塩でありかつ $Y^1$ および $Y^2$ に対しメタ位に位置し、 $R^3$ はエチル基であることを特徴とする前項2又は3に記載の化合物。

6. 一般式II又はIIIにおいて、 $R^5$ がイソプロピル基若しくはイソブチル基であり、 $R^6$ がイソプロピル基であり、 $X^1$ がCHであり、 $X^2$ がCH、 $CR^4$ 、若しくはNであり、 $Y^1$ がNであり、 $Y^2$ がCHであり、Zがカルボン酸でありかつ $Y^1$ および $Y^2$ に対しメタ位に位置し、 $R^3$ がエチル基であることを特徴とする前項2又は3に記載の化合物。

7. 一般式II又はIIIにおいて、 $R^5$ がイソプロピル基であり、 $R^6$ がイソプロピル基であり、 $X^1$ はCHであり、 $X^2$ がCH、 $CR^4$ 、若しくはNであり、 $Y^1$ がNであり、 $Y^2$ がCHであり、Zがヒドロキサム酸若しくはアクリルヒドロキサム酸でありかつ $Y^1$ および $Y^2$ に対しメタ位に位置し、 $R^3$ はエチル基であることを特徴とする前項2又は3に記載の化合物。

8. 前項1項～第7項のいずれか1に記載の化合物を有効成分として含有する薬剤。

9. 抗がん剤及び/又は抗炎症剤であることを特徴とする前項8に記載の薬剤。

10. 有効成分が、転写調節剤及び核内受容体リガンド作用調節剤である前項8項又は9項に記載の薬剤。

11. 有効成分として、さらに抗がん剤を含む前項8又は10に記載の薬剤。

12. 有効成分として、さらに抗炎症剤を含む前項8又は10に記載の薬剤。

13. 前項8～12のいずれか1に記載の薬剤、並びに薬理的及び製剤学的に許容される担体を含む医薬組成物。

【発明の効果】

【0017】

本発明の化合物は、RXR作動効果を介して、既存の細胞分化誘導調節化合物であるタミパロテン(Am80)とともに作用させた場合、顕著なレチノイドシナジスト活性を示した。またヒストン脱アセチル化酵素(HDAC)阻害活性も付随する化合物を見出した。

【図面の簡単な説明】

【0018】

【図1】実施例1及び4の化合物の合成スキームを示す図である。

【図2】実施例2及び5の化合物の合成スキームを示す図である。

【図3】実施例3の化合物の合成スキームを示す図である。

【図4】実施例6の化合物の合成スキームを示す図である。

【図5】実施例7の化合物の合成スキームを示す図である。

【図6】実施例8の化合物の合成スキームを示す図である。

【図7】実施例9～13の化合物の合成スキームを示す図である。

【図8】実験例3のヒストン脱アセチル化酵素阻害活性の結果を示す図である。

【図9】実験例4のカラゲニン浮腫試験の結果を示す図である。

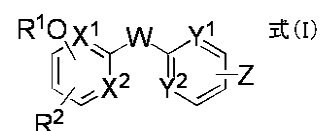
【発明を実施するための最良の形態】

【0019】

本発明の化合物は、以下の一般式Iで表される。

一般式I:

【化1】



10

20

30

40

50



(式中、 $R^1$  は直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。  
 $R^2$  は直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルコキシ基、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。

$W$  は、 $NR^3$  又は  $CR^3R^{3'}$  であり、 $R^3$  及び  $R^{3'}$  は水素、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基から選択される。

$X^1$ 、 $Y^1$  は、 $CH$  若しくは  $N$  から選択される。

$X^2$ 、 $Y^2$  は、 $CH$ 、 $CR^4$ 、若しくは  $N$  から選択される。

$R^4$  は、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アルコキシ基、ハロゲン、ニトロ基及びアミノ基から選択される。

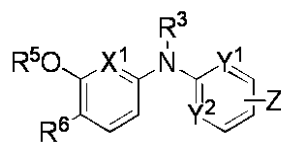
$Z$  は、直接、若しくは飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基を介したカルボン酸、カルボン酸エステル、又はヒドロキサム酸から選択される。)

【0020】

一般式Iで表される化合物のうち、好適には以下の一般式II又はIIIで表される。

一般式II：

【化2】



式 (II)

(式中、 $R^5$  は直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。

$R^6$  は分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基からなる群から選択される。

$R^3$  は水素、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基から選択される。

$X^1$  は、 $CH$  若しくは  $N$  から選択される。

$Y^1$  は、 $CH$  若しくは  $N$  から選択される。

$Y^2$  は、 $CH$ 、 $CR^7$ 、若しくは  $N$  から選択される。

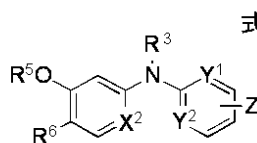
$R^7$  は、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアルコキシ基から選択される。

$Z$  は、直接、若しくは飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基を介したカルボン酸、カルボン酸エステル、又はヒドロキサム酸から選択される。)

【0021】

一般式III：

【化3】



式 (III)

(式中、 $R^5$  は直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基からなる群から選択される。

$R^6$  は分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニ

10

20

30

40

50

ル基からなる群から選択される。

$R^3$  は水素、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアリール基から選択される。

$X^2$  は、 $CH$ 、 $CR^4$ 、若しくは $N$ から選択される。

$R^4$  は、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アルコキシ基、ハロゲン、ニトロ基及びアミノ基から選択される。

$Y^1$  は、 $CH$ 若しくは $N$ から選択される。

$Y^2$  は、 $CH$ 、 $CR^7$ 、若しくは $N$ から選択される。

$R^7$  は、直線若しくは分岐状の、非置換若しくは置換の、飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基及びアルコキシ基から選択される。

$Z$  は、直接、若しくは飽和若しくは不飽和の、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基を介したカルボン酸、カルボン酸エステル、又はヒドロキサム酸から選択される。)

#### 【0022】

一般式I~IIIにおいて、アルキル基、アルケニル基及びアルキニル基は、各々シクロアルキル基、シクロアルケニル基及びシクロアルキニル基であっても良い。ここで用いられるシクロアルキルは、飽和環式炭素鎖を意味し、シクロアルケニル及びシクロアルキニルは、それぞれ、少なくとも1つの二重又は三重結合を含む環式炭素鎖を意味する。シクロアルキル基、シクロアルケニル基、シクロアルキニル基及びアリール基は単環、多環又は縮合環式であっても良い。

#### 【0023】

本発明の好ましい化合物としては、例えば以下の化合物が挙げられる。

一般式IIにおいて、 $R^5$  及び $R^6$  がともにイソプロピル基であり、 $X^1$  は $CH$ 若しくは $N$ であり、 $Y$  がともに $N$ であり、 $Z$  がカルボン酸エステル、カルボン酸若しくはその塩であり、かつ $Y^1$  および $Y^2$  に対しメタ位に位置し、 $R^3$  はエチル、イソプロピルから選択される化合物が挙げられる。カルボン酸エステルの例としては、メチルエステル、エチルエステル、*t*-ブチルエステルが挙げられる。さらに具体的には以下の式Vで表される化合物が挙げられる。

#### 【0024】

本発明の好ましい他の化合物としては、以下の化合物が挙げられる。

一般式IIIにおいて、 $R^5$  及び $R^6$  がともにイソプロピル基であり、 $X^2$  は $CH$ であり、 $Y^1$  は $N$ であり、 $Y^2$  は $CH$ であり、 $Z$  がカルボン酸エステル、カルボン酸若しくはその塩であり、かつ $Y^1$  および $Y^2$  に対しメタ位に位置し、 $R^3$  はエチル、イソプロピルから選択される化合物が挙げられる。カルボン酸エステルの例としては、メチルエステル、エチルエステル、*t*-ブチルエステルが挙げられる。さらに具体的には以下の式VIで表される化合物が挙げられる。

#### 【0025】

本発明の好ましい他の化合物としては、さらに以下の化合物が挙げられる。

一般式IIにおいて、 $R^5$  がイソプロピル基もしくはイソブチル基であり、 $R^6$  がイソプロピル基であり、 $X^1$  は $CH$ 若しくは $N$ であり、 $Y^1$  は $CH$ 若しくは $N$ であり、 $Y^2$  が $N$ であり、 $Z$  がカルボン酸エステル、カルボン酸若しくはその塩であり、かつ $Y^1$  および $Y^2$  に対しメタ位に位置し、 $R^3$  はエチル基である化合物が挙げられる。カルボン酸エステルの例としては、メチルエステル、エチルエステル、*t*-ブチルエステルが挙げられる。

さらに具体的には一般式VII及び表1に示す化合物が挙げられる。

#### 【0026】

式V:

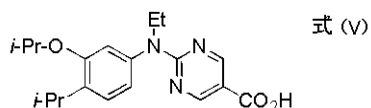
10

20

30

40

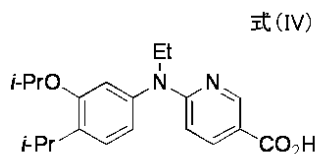
## 【化5】



## 【0027】

式VI:

## 【化6】

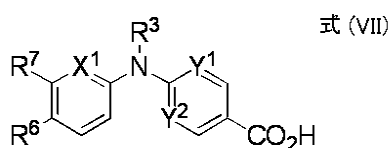


10

## 【0028】

一般式VII:

## 【化7】



20

## 【0029】

## 【表1】

化合物	R <sup>7</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>3</sup>	X <sup>1</sup>	Y <sup>1</sup>	Y <sup>2</sup>
<b>1a (NEt-3IP)</b>	<b>O-i-Pr</b>	<b>i-Pr</b>	<b>Et</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>CH</b>
<b>1b</b>	<b>O-i-Pr</b>	<b>i-Pr</b>	<b>Ms</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>CH</b>
<b>1c</b>	<b>O-i-Pr</b>	<b>i-Pr</b>	<b>H</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>CH</b>
<b>2a</b>	<b>O-n-Pr</b>	<b>i-Pr</b>	<b>Et</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>CH</b>
<b>2b</b>	<b>O-n-Pr</b>	<b>i-Pr</b>	<b>Ms</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>CH</b>
<b>2c</b>	<b>O-n-Pr</b>	<b>i-Pr</b>	<b>H</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>CH</b>
<b>3a (NEt-3IB)</b>	<b>O-i-Bu</b>	<b>i-Pr</b>	<b>Et</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>CH</b>
<b>4a (NEt-4IP)</b>	<b>i-Pr</b>	<b>O-i-Pr</b>	<b>Et</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>CH</b>
<b>4c</b>	<b>i-Pr</b>	<b>O-i-Pr</b>	<b>H</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>CH</b>
<b>5c</b>	<b>i-Pr</b>	<b>O-n-Pr</b>	<b>H</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>CH</b>
<b>6a (PEt-3IP)</b>	<b>O-i-Pr</b>	<b>i-Pr</b>	<b>Et</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>N</b>
<b>7a (PEt-3IB)</b>	<b>O-i-Bu</b>	<b>i-Pr</b>	<b>Et</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>N</b>
<b>A</b>	<b>O-i-Pr</b>	<b>i-Pr</b>	<b>i-Pr</b>	<b>CH</b>	<b>N</b>	<b>N</b>
<b>B</b>	<b>O-i-Pr</b>	<b>i-Pr</b>	<b>Et</b>	<b>N</b>	<b>N</b>	<b>N</b>
<b>C</b>	<b>O-i-Pr</b>	<b>i-Pr</b>	<b>Et</b>	<b>N</b>	<b>N</b>	<b>CH</b>

30

40

## 【0030】

本発明において一般式I~IIIのいずれかで表される化合物は、さらに、薬学的に許容される塩であってもよい。また、一般式Iの化合物又はその塩において、異性体（例えば光学異性体、幾何異性体及び互換異性体）などが存在する場合は、本発明はそれらの異性体を包含し、また溶媒和物、水和物及び種々の形状の結晶を包含するものである。

50

## 【0031】

本発明において、薬学的に許容される塩とは、薬理的及び製剤学的に許容される一般的な塩が挙げられる。そのような塩として、具体的には以下が例示される。

塩基性付加塩としては、例えばナトリウム塩、カリウム塩等のアルカリ金属塩；例えばカルシウム塩、マグネシウム塩等のアルカリ土類金属塩；例えばアンモニウム塩；例えばトリメチルアミン塩、トリエチルアミン塩；ジシクロヘキシルアミン塩、エタノールアミン塩、ジエタノールアミン塩、トリエタノールアミン塩、プロカイン塩等の脂肪族アミン塩；たとえばN,N-ジベンジルエチレンジアミン等のアラルキルアミン塩；例えばピリジン塩、ピコリン塩、キノリン塩、イソキノリン塩等の複素環芳香族アミン塩；例えばテトラメチルアンモニウム塩、テトラエチルアンモニウム塩、ベンジルトリメチルアンモニウム塩、ベンジルトリエチルアンモニウム塩、ベンジルトリブチルアンモニウム塩、メチルトリオクチルアンモニウム塩、テトラブチルアンモニウム塩等の第4級アンモニウム塩；アルギニン塩；リジン塩等の塩基性アミノ酸塩等が挙げられる。

10

## 【0032】

酸付加塩としては、例えば塩酸塩、硫酸塩、硝酸塩、リン酸塩、炭酸塩、炭酸水素塩、過塩素酸塩等の無機酸塩；例えば酢酸塩、プロピオン酸塩、乳酸塩、マレイン酸塩、フマル酸塩、酒石酸塩、リンゴ酸塩、クエン酸塩、アスコルビン酸塩等の有機酸塩；例えばメタンスルホン酸塩、イセチオン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、p-トルエンスルホン酸塩等のスルホン酸塩；例えばアスパラギン酸塩、グルタミン酸塩等の酸性アミノ酸等を挙げることができる。

20

## 【0033】

本発明において一般式I~IIIのいずれかで表される化合物は、RXRに対し作動もしくは拮抗作用を有する。RXRはDNAの転写に関わる核内受容体であることから、本発明化合物は転写調節化合物ということもできる。本明細書において「調節作用」という用語又はその類似語は、作用の増強又は抑制を含めて最も広義に解釈する必要がある。本発明の化合物が増強作用又は抑制作用のいずれを有するかは、本明細書の実験例に具体的に示した方法に従って容易に検定可能である。

## 【0034】

本発明において一般式I~IIIのいずれかで表される化合物のうちRXR作動性物質は、レチノイドの生理作用例えば細胞分化作用、細胞抑制作用などを顕著に増強するシナジスト作用を有する。そのため、レチノイン酸やレチノイン酸様の生物活性を有する化合物（例えば、Am80など）を包含するレチノイドを含む医薬組成物を用いて治療する際の、作用増強剤として利用することができる。レチノイドの生理活性の代表的なものとして、細胞分化作用、細胞抑制作用、及び生命維持作用などが挙げられる。そして、レチノイドはビタミンA欠乏症、上皮組織の角化症、リウマチ、遅延型アレルギー、骨疾患、及び白血病やある種の癌の治療や予防に有用であると考えられる。また、レチノイドを投与しない場合においても、本発明の化合物は生体内に既に存在するレチノイン酸の作用を増強するので、本発明の化合物自体を投与することも可能である。

30

## 【0035】

上記の化合物は、細胞の核内に存在する核内受容体・スーパーファミリーに属する受容体に結合して生理活性を発現する物質、例えば、活性型ビタミンA代謝物(All-trans Retinoic Acid: ATRA)を含むレチノイド化合物、エイコサノイド類、ビタミンD3などのビタミンD化合物、又はチロキシンやリガンド不明のオーファン受容体リガンドなどの作用を増強もしくは抑制することができる。

40

## 【0036】

また本発明の化合物のうちRXR拮抗作用を有する化合物は、レチノイドの作用抑制剤として用いることができる。そのため、すなわち細胞の核内に存在する核内受容体・スーパーファミリーに属する受容体に結合して生理活性を発現する物質、例えば、ATRAを含むレチノイド化合物、エイコサノイド類、ビタミンD3などのビタミンD化合物、又はチロキシンやリガンド不明のオーファン受容体リガンドなどの作用を抑制することができ

50

る。

【0037】

従ってRXR作動性もしくは抑制性の化合物は、これらの生理活性物質の作用発現の調節に用いることができ、核内受容体・スーパーファミリーに属する核内受容体の1又は2以上が関与する生物作用の異常を伴う疾患の予防及び/又は治療に用いることができる。

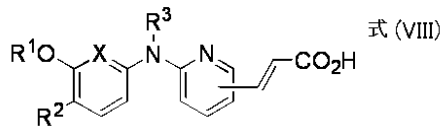
【0038】

本発明のうち、一般式VIII~XIで表される化合物は、RXR作動性作用の他、ヒストン脱アセチル化酵素(HDAC)阻害剤としての作用も有する。したがって、RXR作動性作用に加えて、HDAC阻害に基づく、転写活性化、細胞分化、アポトーシス作用が期待できる。

【0039】

一般式VIII:

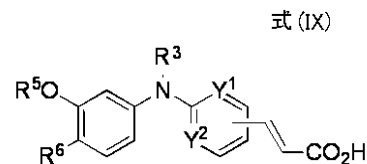
【化8】



【0040】

一般式IX:

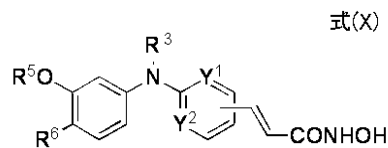
【化9】



【0041】

一般式X:

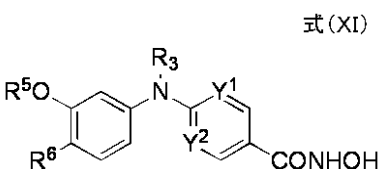
【化10】



【0042】

一般式XI:

【化11】



【0043】

本発明の化合物を有効成分とする試薬又は医薬等の薬剤も、本発明の範囲に含まれる。医薬品として用いる場合には、例えば、抗がん剤、抗炎症剤、抗メタボリックシンドローム剤及び/又は増毛・育毛剤として用いることができる。

【0044】

本発明の化合物を有効成分とする医薬として用いる場合には、投与量は特に限定されない。例えばレチノイン酸などのレチノイドを有効成分として含む医薬と本発明の化合物とを併用してレチノイドの作用を調節する場合、あるいは、レチノイドを含む医薬を併用せずに、生体内に既に存在するレチノイン酸の作用調節のために本発明の薬剤を投与する場

10

20

30

40

50

合など、あらゆる投与方法において適宜の投与量が容易に選択できる。例えば、経口投与の場合には有効成分を成人一日あたり0.01~1000mg程度の範囲で用いることができる。レチノイドを有効成分として含む医薬と本発明の薬剤とを併用する場合には、レチノイドの投与期間中、及び/又はその前若しくは後の期間のいずれにおいても本発明の薬剤を投与することが可能である。

【0045】

さらに、本発明の薬剤を抗がん剤として用いる場合は、上記本発明の化合物を有効成分とする他、公知の抗がん剤を有効成分として含んでいてもよい。抗がん剤としては、エストロゲン拮抗性抗乳がん剤やタキサン系抗がん剤が挙げられ、具体的にはタモキシフェン又はタキソールなどが挙げられる。

10

【0046】

本発明の薬剤を抗炎症剤として用いる場合は、上記本発明の化合物を有効成分とする他、公知の抗炎症剤を有効成分として含んでいてもよい。抗炎症剤はステロイド系であっても非ステロイド系であってもよい。非ステロイド系抗炎症剤は、アミノアリアルカルボン酸誘導体類、アリアル酢酸誘導体類、アリアル酪酸誘導体類、アリアルカルボン酸類、アリアルプロピオン酸誘導体類、ピラゾール類、ピラゾロン類、サリチル酸誘導体類、チアジンカルボキサミド類、及び他の構造を有する種類の中から選択し得る。

【0047】

本発明の薬剤を抗メタボリックシンドローム剤として用いる場合は、上記本発明の化合物を有効成分とする他、公知の抗メタボリックシンドローム剤を有効成分として含んでいてもよい。

20

【0048】

メタボリックシンドロームとは、(1)血清脂質異常(トリグリセリド値150mg/dL以上、またはHDLコレステロール値40mg/dL未満)、(2)血圧高値(最高血圧130mmHg以上、または最低血圧83mmHg以上)、(3)高血糖(空腹時血糖値110mg/dL)のうち2つ以上を有することを特徴とする動脈硬化性疾患(心筋梗塞や脳梗塞など)の危険性を高める複合型リスク症候群である。特に内臓脂肪の蓄積による肥満が、高脂血症、高血圧、高血糖の共通のリスクとして着目されている。

【0049】

RXRのヘテロ二量体のパートナーとして知られる脂質代謝に關与するペルオキシソーム増殖剤応答性受容体(PPAR)のアゴニストが抗メタボリック作用をもつことが、近年の研究から明らかにされ注目を浴びている。本発明の化合物がRXRのヘテロ二量体パートナーであるPPARに対してシナジスト作用を示すことによって、PPAR作動性物質の抗メタボリックシンドローム作用が増強される。

30

【0050】

本発明の薬剤として、上記一般式Iで表される化合物から選ばれる1種又は2種以上の物質をそのまま投与してもよいが、好ましくは、上記の物質の1種又は2種以上を含む、経口用あるいは非経口用の医薬組成物として投与することが好ましい。経口用あるいは非経口用の医薬組成物は、当業者に利用可能な製剤用添加物、即ち薬理的及び製剤学的に許容しうる担体を用いて製造することができる。例えば、レチノイン酸などのレチノイドを有効成分として含む医薬に上記の物質の1種又は2種以上を配合して、いわゆる合剤の形態の医薬組成物として用いることもできる。

40

【0051】

経口投与に適する医薬用組成物としては、例えば、錠剤、カプセル剤、散剤、細粒剤、顆粒剤、液剤、及びシロップ剤等を挙げることができ、非経口投与に適する医薬組成物としては、例えば、注射剤、点滴剤、坐剤、吸入剤、点眼剤、点鼻剤、軟膏剤、クリーム剤、及び貼付剤等を挙げることができる。上記の医薬組成物の製造に用いられる薬理的及び製剤学的に許容しうる担体としては、例えば、賦形剤、崩壊剤ないし崩壊補助剤、結合剤、滑沢剤、コーティング剤、色素、希釈剤、基剤、溶解剤ないし溶解補助剤、等張化剤、pH調節剤、安定化剤、噴射剤、及び粘着剤等を挙げることができる。

50

## 【0052】

本明細書の実施例に、本発明の式Iに示される好ましい化合物の製造方法を具体的に説明する。これらの製造方法において用いられた出発原料及び試薬、並びに反応条件などを適宜修飾ないし改変することにより、本発明の範囲に含まれる化合物はいずれも製造可能である。本発明の化合物の製造方法は、実施例に具体的に説明されたものに限定されるものではない。

## 【実施例】

## 【0053】

以下、本発明を実施例によりさらに具体的に説明するが、本発明は下記の実施例の範囲に限定されることはない。

10

## 【0054】

(実施例1) 目的化合物1a (NEt-3IP)の合成

本実施例における製造方法のスキームを図1に示した。

## 【0055】

1) 中間体Aの合成

2-イソプロピルアニリン(2.7g、20.0mmol)、濃硫酸(5mL)を氷浴上で冷却しながら混合し、混酸(濃硝酸:濃硫酸=2:5、7mL)を0より昇温しないように加えた。その後TLC(Thin Layer Chromatography)プレート(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:2)で反応の終了を確認した。2規定の水酸化ナトリウム水溶液で中和した後、酢酸エチル(70mL×3)で抽出した。有機層を水(100mL×2)、飽和食塩水(50mL)で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去し、濃橙色のオイル状の中間体A(2.9g、81%)を得た。

20

## 【0056】

$^1\text{H NMR}$  (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 7.60 (dd, 1 H,  $J = 8.5$  Hz and  $2.5$  Hz, Ar-H), 7.50 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.24 (d, 1 H,  $J = 8.5$  Hz, Ar-H), 3.95 (br s, 2 H,  $\text{NH}_2$ ), 2.90 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.29 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

## 【0057】

2) 中間体Bの合成

中間体A(2.9g、16.0mmol)を水(20.0mL)と濃硫酸(4.0mL)に攪拌しながら混合し、0~5まで温度を下げ、そこへ4.5Mの亜硝酸ナトリウム水溶液(4.0mL)を5以上に昇温しないようしながら滴下し、攪拌した。ヨウ化カリウムデンプン紙により、反応の進行状況を確認した後、120の熱浴(濃硫酸:水=4:3、7mL)に滴下した。TLCプレート(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:5)により反応の終了を確認後、酢酸エチル(50mL×2)で抽出した。有機層を水(70mL×2)、飽和食塩水(50mL)で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去し、黒色オイル状の残渣(2.7g)を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:5)を行い、橙色オイル状の中間体B(2.2g、75%)を得た。

30

## 【0058】

$^1\text{H NMR}$  (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 7.78 (dd, 1 H,  $J = 8.5$  Hz and  $2.0$  Hz, Ar-H), 7.63 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 7.33 (d, 1 H,  $J = 8.5$  Hz, Ar-H), 5.35 (s, 1 H, OH), 3.31 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.28 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

40

## 【0059】

3) 中間体C合成

中間体B(2.2g、12.0mmol)を無水N,N-ジメチルホルムアミド(6.0mL)に溶解し、炭酸カリウム(3.3g、24.0mmol)、2-プロモプロパン(1.7mL、18.0mmol)、ヨウ化カリウム適量を攪拌しながら混合し、1.5時間加熱攪拌した。TLCプレート(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:10)により反応の終了を確認後、水(70mL)にあげ、酢酸エチル(50mL×2)で抽出した。有機層を水(50mL×2)、飽和食塩水(40mL)で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウム

50

ムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去し、橙色オイル状の粗生成物(2.3 g)を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:10)を行い、黄色澄明なオイル状の中間体C(2.2 g、83%)を得た。

【0060】

$^1\text{H NMR}$  (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 7.76 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  Hz and  $2.0$  Hz, Ar-H), 7.66 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 7.31 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 4.67 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.36 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.34 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.22 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

【0061】

#### 4) 中間体Dの合成

中間体C(2.2 g、10 mmol)をメタノール(20 mL)に溶解し、濃塩酸(0.5 mL)、パラジウム炭素を適量加え、水素雰囲気下室温で1.5時間攪拌した。TLCプレート(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:10)により反応の終了を確認した後、セライトろ過を行い、減圧下にて溶媒留去し、薄茶色板状結晶の中間体D(1.6 g、82%)を得た。

10

【0062】

$^1\text{H NMR}$  (500 MHz,  $\text{DMSO-d}_6$ ) 9.84 (br s, 2 H,  $\text{NH}_2$ ), 7.24 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.97 (s, 1 H, Ar-H), 6.85 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 4.53 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.20 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.31 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.15 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

20

【0063】

#### 5) 中間体Eの合成

中間体D(4.9 mmol)、6-クロロニコチン酸(788 mg、5.0 mmol)を酢酸(4.0 mL)に溶解し、80 で8時間加熱攪拌した。TLCプレート(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:4)で反応の終了を確認した後、減圧下にて溶媒留去し、黒色オイル状の残渣を得た。得た残渣に無水メタノール(5.0 mL)、濃硫酸(0.2 mL)を攪拌しながら加え、90 で18時間還流した。TLC(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:4)で反応の終了を確認した後、炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて中和し、酢酸エチル(50 mL $\times$ 3)で抽出した。有機層を水(50 mL $\times$ 2)、飽和食塩水(50 mL)で洗浄した。硫酸マグネシウムで乾燥、減圧下にて溶媒留去し、粗結晶(1.22 g)を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:10 1:5)を行い、紫色粒結晶(702 mg)を得た。これをさらに再結晶(メタノール)を行い、無色粒状結晶の中間体E(393 mg、56%)を得た。

30

【0064】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.75 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 8.08 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  Hz and  $2.5$  Hz, Ar-H), 7.69 (s, 1 H, NH), 7.19 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.83 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 6.82 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.81 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  Hz and  $2.0$  Hz, Ar-H), 4.51 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.90 (s, 3 H,  $\text{CO}_2\text{CH}_3$ ), 3.32 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.35 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.21 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

40

【0065】

#### 6) 中間体Fの合成

水素化ナトリウム(60%inオイル)(16 mg、0.40 mmol)をn-ヘキサンで洗浄後に無水N,N-ジメチルホルムアミド(1 mL)を加えて懸濁させ、中間体E(115 mg、0.35 mmol)を加えて5分間攪拌した。その後、ヨードエタン(32  $\mu\text{L}$ 、0.4 mmol)を加えて室温で15時間攪拌した。反応はTLCプレート(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:4)で追跡した。反応の進行が悪かったため、1-ヨードエタン(20  $\mu\text{L}$ )を加えて、さらに2時間攪拌した。TLCプレート(酢酸エチル:n-ヘキサン=1:4)で反応の終了を確認した後、水(20 mL)にあげ、酢酸エチル(10 mL $\times$ 3)で抽出した。得た有機層を水(10 mL $\times$ 2)、飽和食塩水(10 mL)で洗浄、

50



硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、黄色のオイル状の中間体 F ( 1 1 7 m g、9 3 % ) を得た。

【 0 0 6 6 】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.84 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.79 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  Hz and 2.5 Hz, Ar-H), 7.25 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.75 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  Hz and 2.0 Hz, Ar-H), 6.66 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.25 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 4.48 (sept, 1 H,  $J = 6.0$ ,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 4.03 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.86 (s, 3 H,  $\text{CO}_2\text{CH}_3$ ), 3.32 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.33 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.24 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.24 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

10

【 0 0 6 7 】

7) 目的化合物 1 a の合成

中間体 F ( 1 1 6 m g、0 . 3 3 m m o l ) をメタノール ( 2 m L ) に溶解し、2 規定の水酸化ナトリウム水溶液 ( 0 . 5 m L ) を加えた後、6 0 の水浴上で 4 0 分攪拌した。T L C プレート ( 酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 1 ) で反応の終了を確認した後、飽和塩化アンモニウム水溶液 ( 2 0 m L ) にあけ、酢酸エチル ( 1 0 m L  $\times$  3 ) で抽出した。得られ有機層を水 ( 1 0 m L  $\times$  2 )、飽和食塩水 ( 1 0 m L ) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、目的物として無色の残渣 ( 1 0 5 m g、8 8 % ) を得た。再結晶 (メタノール) を行い、無色針状晶の目的化合物 1 a ( 4 8 m g、4 3 % ) を得た。

20

【 0 0 6 8 】

$^1\text{H NMR}$  (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.91 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.83 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  Hz and 2.5 Hz, Ar-H), 7.26 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.74 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  Hz and 2.0 Hz, Ar-H), 6.65 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.26 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 4.49 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 4.06 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.32 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.34 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.25 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.24 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

Mp 212.0-214.0

IR (KBr)  $\text{cm}^{-1}$  : 1698 (CO)

FAB-MS m / e : 343 [M+H] $^+$

30

Anal. Calcd for  $\text{C}_{20}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_3$ : C, 70.15; H, 7.65; N, 8.18. Found: C, 70.18; H, 7.71; N, 8.46.

【 0 0 6 9 】

( 実施例 2 ) 目的化合物 6 a の合成

本実施例における製造方法のスキームを図 2 に示した。

【 0 0 7 0 】

1) 中間体 G の合成

中間体 D ( 1 4 8 m g、0 . 6 m m o l )、炭酸カリウム ( 6 2 2 m g、4 . 5 m m o l )、2-クロロピリミジン-5-カルボン酸エチルエステル ( 1 2 0 m g、0 . 6 m m o l ) の混合物の中に無水 N, N-ジメチルホルムアミドを一滴加え、1 1 0 で 1 5 時間加熱攪拌した。T L C プレート ( 酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 5 ) で反応の終了を確認した後、酢酸エチル ( 3 0 m L ) を加え、反応混合物を溶解した。その酢酸エチル層を水 ( 2 0 m L  $\times$  2 )、飽和食塩水 ( 1 0 m L ) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、粗結晶 ( 1 8 5 m g ) を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー ( 酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 6 ) を行い、黄色板状結晶の中間体 G ( 1 5 2 m g、6 9 % ) を得た。

40

【 0 0 7 1 】

$^1\text{H NMR}$  (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.95 (s, 2 H, Ar-H), 7.39 (br s, 1 H, NH), 7.34 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 7.16 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.99 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  Hz and 2.0 Hz, Ar-H), 4.56 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 4.37 (q, 2 H,  $J =$

50

7.0 Hz,  $\text{CO}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ), 3.28 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.39 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CO}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ), 1.37 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.20 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

【0072】

## 2) 中間体 H の合成

水素化ナトリウム (60% in オイル) (40 mg, 1.0 mmol) を n-ヘキサンで洗浄後に無水 N, N-ジメチルホルムアミド (4 mL) を加えて懸濁させ、中間体 G (137 mg, 0.4 mmol) を加えて 10 分間攪拌した。その後、1-ヨードエタン (32  $\mu\text{L}$ , 0.4 mmol) を加えて室温で 1 時間攪拌した。反応は TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 5) で追跡した。反応液を水 (50 mL) にあけ、酢酸エチル (20 mL  $\times$  3) で抽出した。得た有機層を水 (30 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、無色結晶性の中間体 H (78 mg, 86%) を得た。

10

【0073】

$^1\text{H}$  NMR (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.85 (s, 2 H, Ar-H), 7.23 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.76 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  Hz and 2.0 Hz, Ar-H), 6.68 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 4.46 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 4.33 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CO}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ), 4.05 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.30 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.35 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CO}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ), 1.34 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.25 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 1.23 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

20

【0074】

## 3) 目的化合物 6 a の合成

中間体 H (75 mg, 0.2 mmol) をエタノール (2 mL) に溶解し、2 規定の水酸化ナトリウム水溶液 (2 mL) を加えた後、60 の水浴上で 10 分攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 5) で反応の終了を確認した後、2 規定の塩酸水溶液 (20 mL) にあけ、酢酸エチル (15 mL  $\times$  2) で抽出した。得られた有機層を水 (20 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (10 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、目的物として無色の残渣 (67 mg, 97%) を得た。

【0075】

$^1\text{H}$  NMR (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.78 (s, 2 H, Ar-H), 7.17 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.70 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  Hz and 2.0 Hz, Ar-H), 6.51 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 4.40 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.96 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.26 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.28 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.19 (d, 6 H,  $J = 7.0$ ,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.11 (t, 3 H,  $J = 7.0$ ,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

30

Mp 196.5-198.0

FAB-MS m/e: 343  $[\text{M}]^+$ , 344  $[\text{M}+\text{H}]^+$

【0076】

## (実施例 3) 目的化合物 8 の合成

本実施例における製造方法のスキームを図 3 に示した。

【0077】

## 1) 中間体 I の合成

中間体 D (181 mg, 0.7 mmol)、5-プロモ-2-クロロピリジン (135 mg, 0.7 mmol) を酢酸 (2.0 mL) に溶解し、80 で 20 時間加熱攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 4) で反応の終了を確認した後、炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて中和し、酢酸エチル (30 mL  $\times$  3) で抽出した。酢酸エチル層を水 (50 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (50 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、粗結晶 (244 mg) を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィ (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 6) を行い、無色結晶の中間体 I (45 mg, 18%) を得た。

40

【0078】

50

$^1\text{H}$  NMR (300 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.20 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.52 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  Hz and 2.5 Hz, Ar-H), 7.14 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.83 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.77 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  Hz and 2.0 Hz, Ar-H), 6.73 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 6.43 (s, 1 H, NH), 4.49 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.27 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.35 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.20 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

【 0 0 7 9 】

#### 2) 中間体 J の合成

中間体 I (106 mg、0.30 mmol)、トリスジベンジリデンアセトンジパラジウム (14 mg、0.015 mmol)、トリトリルホスフィン (18 mg、0.060 mmol)、トリエチルアミン (0.205 mL、1.5 mmol) をアルゴン雰囲気下無水 N, N-ジメチルホルムアミド (1.0 mL) に溶解し、アクリル酸 t-ブチル (0.066 mL、0.45 mmol) を滴下した。この混合液を 120 で 8 時間加熱攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 6) で反応の終了を確認した後、反応液をセライトろ過し、得たる液を水 (30 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、粗結晶 (190 mg) を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 4) を行い、黄色結晶の中間体 J (95 mg、80%) を得た。

10

【 0 0 8 0 】

$^1\text{H}$  NMR (300 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.28 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.65 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  Hz and 2.5 Hz, Ar-H), 7.50 (d, 1 H,  $J = 16.0$  Hz, Ar-H), 7.16 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.87 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.82 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  Hz and 2.0 Hz, Ar-H), 6.83 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 6.70 (s, 1 H, NH), 6.21 (d, 1 H,  $J = 16.0$  Hz, Ar-H), 4.53 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.28 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.53 (s, 9 H,  $\text{C}(\text{CH}_3)_3$ ), 1.35 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.21 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

20

【 0 0 8 1 】

#### 3) 中間体 K の合成

水素化ナトリウム (60% in オイル) (8 mg、0.20 mmol) を n-ヘキサンで洗浄後に無水 N, N-ジメチルホルムアミド (2 mL) を加えて懸濁させ、中間体 J (55 mg、0.13 mmol) を加えて 5 分間攪拌した。その後、1-ヨードエタン (20  $\mu$ L、0.25 mmol) を加えて室温で 2.5 時間攪拌した。反応は TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 6) で追跡した。反応液を水 (50 mL) にあけ、酢酸エチル (15 mL  $\times$  3) で抽出した。得た有機層を水 (30 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、残渣 (62 mg) を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 6) を行い、黄色結晶の中間体 K (59 mg, q.y.) を得た。

30

【 0 0 8 2 】

$^1\text{H}$  NMR (300 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) : 8.26 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.49 (d, 1 H,  $J = 16.0$  Hz, Ar-H), 7.44 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  Hz and 2.5 Hz, Ar-H), 7.24 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.75 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  Hz and 2.0 Hz, Ar-H), 6.66 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.30 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 6.11 (d, 1 H,  $J = 16.0$  Hz, Ar-H), 4.48 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 4.00 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CO}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ), 3.32 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.52 (s, 9 H,  $\text{C}(\text{CH}_3)_3$ ), 1.33 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.24 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.23 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CO}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ).

40

【 0 0 8 3 】

#### 4) 目的化合物 8 の合成

中間体 K (56 mg、0.14 mmol) をジクロロメタン (1 mL) に溶解し、トリフルオロ酢酸 (0.25 mL) を加えた後、室温で 2 時間攪拌した。TLC プレート (酢

50

酸エチル：n-ヘキサン = 1 : 1) で反応の終了を確認した後、反応液を減圧下にて溶媒留去した。再結晶 (ジクロロメタン / n-ヘキサン) を行い、白色粒状結晶の目的化合物 8 ( 30 mg、58%) を得た。

【 0 0 8 4 】

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>) 8.54 (d, 1 H, J = 2.5 Hz, Ar-H), 7.47 (d, 1 H, J = 16.0 Hz, Ar-H), 7.76 (dd, 1 H, J = 9.0 Hz and 2.5 Hz, Ar-H), 7.33 (d, 1 H, J = 8.0 Hz, Ar-H), 6.74 (dd, 1 H, J = 8.0 Hz and 2.0 Hz, Ar-H), 6.64 (d, 1 H, J = 2.0 Hz, Ar-H), 6.57 (d, 1 H, J = 9.0 Hz, Ar-H), 6.34 (d, 1 H, J = 16.0 Hz, Ar-H), 4.51 (sept, 1 H, J = 6.0 Hz, OCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 4.07 (q, 2 H, J = 7.0 Hz, CO<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.34 (sept, 1 H, J = 7.0 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.36 (d, 6 H, J = 6.0 Hz, OCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.34 (t, 3 H, J = 7.0 Hz, CO<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 1.24 (d, 6 H, J = 7.0 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>).

10

Mp 137.5-139.2

FAB-MS m/e: 369 [M+H]<sup>+</sup>

【 0 0 8 5 】

(実施例 4) 目的化合物 3 a の合成

本実施例における製造スキームを図 1 に示した。

【 0 0 8 6 】

1) 中間体 L の合成

中間体 B (906 mg、5 mmol) を無水 N,N-ジメチルホルムアミド (5.0 mL) に溶解し、炭酸カリウム (1.4 g、10 mmol)、1-ブロモ-2-メチルプロパン (863 μL、8 mmol)、ヨウ化カリウム (166 mg) を攪拌しながら混合し、12 時間加熱攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル：n-ヘキサン = 1 : 5) により反応の終了を確認した後、水 (70 mL) にあけ、酢酸エチル (40 mL × 2) で抽出した。有機層を水 (50 mL × 2)、飽和食塩水 (40 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去し、橙色オイル状の残渣を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル：n-ヘキサン = 1 : 10) を行い、黄色オイル状の中間体 L (882 mg、74%) を得た。

20

【 0 0 8 7 】

<sup>1</sup>H NMR (300 MHz, CDCl<sub>3</sub>) 7.80 (dd, 1 H, J = 8.5 and 2.5 Hz, Ar-H), 7.65 (d, 1 H, J = 2.5 Hz, Ar-H), 7.32 (d, 1 H, J = 8.5 Hz, Ar-H), 3.82 (d, 2 H, J = 6.5 Hz, OCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 3.40 (sep, 1 H, J = 7.0 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 2.17 (m, 1 H, OCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.25 (d, 6 H, J = 7.0 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.08 (d, 6 H, J = 6.5 Hz, OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>).

30

【 0 0 8 8 】

2) 中間体 M の合成

中間体 L (880 mg、3.7 mmol) をメタノール (10 mL) に溶解し、パラジウム炭素を適量加え、水素雰囲気下室温で 1 時間激しく攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル：n-ヘキサン = 1 : 5) により反応の終了を確認した後、セライトろ過を行い、減圧下濃縮した。そこに酢酸エチル (30 mL) を加え、析出した結晶をろ取し、無色針状結晶の中間体 M (808 mg、89%) を得た。

40

【 0 0 8 9 】

<sup>1</sup>H NMR (300 MHz, CDCl<sub>3</sub>) 6.98 (br s, 2H, NH<sub>2</sub>), 7.23 (d, 1 H, J = 8.0 Hz, Ar-H), 6.81 (s, 1 H, Ar-H), 6.80 (d, 1 H, J = 8.0 Hz, Ar-H), 3.73 (d, 2 H, J = 6.5 Hz, OCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 3.22 (sep, 1 H, J = 6.5 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 2.08 (m, 1 H, OCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.16 (d, 6 H, J = 6.5 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.02 (d, 6 H, J = 6.5 Hz, OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>).

【 0 0 9 0 】

3) 中間体 N の合成

中間体 M (390 mg、1.6 mmol) と 6-クロロニコチン酸メチルエステル (275 mg、1.6 mmol) を酢酸 (10 mL) に溶解し、120 °C で 3 時間加熱還流し

50

た。TLCプレート（酢酸エチル：n-ヘキサン = 1 : 5）で反応の終了を確認した後、反応液を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液（40 mL）にあけ、酢酸エチル（30 mL × 2）で抽出した。有機層を水（50 mL × 2）で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去し、茶色オイル状の残渣を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー（酢酸エチル：n-ヘキサン = 1 : 5）を行い、無色固体状の中間体N（363 mg、66%）を得た。

【0091】

<sup>1</sup>H NMR (300 MHz, CDCl<sub>3</sub>) 8.81 (d, 1 H, J = 2.0 Hz, Ar-H), 8.03 (dd, 1 H, J = 9.0 and 2.0 Hz, Ar-H), 6.96 (d, 1 H, J = 8.0 Hz, Ar-H), 6.78 (d, 1 H, J = 9.0 Hz, Ar-H), 6.25 (dd, 1 H, J = 8.0 and 2.0 Hz, Ar-H), 6.20 (d, 1 H, J = 2.0 Hz, Ar-H), 3.89 (s, 3 H, CO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.67 (d, 2 H, J = 6.5 Hz, OCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 3.53 (br s, 1 H, NH), 3.22 (sep, 1 H, J = 6.5 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 2.09 (m, 1 H, OCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.18 (d, 6 H, J = 6.5 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.04 (d, 6 H, J = 6.5 Hz, OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>).

10

【0092】

4) 目的化合物3aの合成

水素化ナトリウム（60% in オイル）（40 mg、1.0 mmol）をn-ヘキサンで洗浄後、無水N,N-ジメチルホルムアミド（5 mL）に懸濁させ、中間体（198 mg、0.58 mmol）を加えて10分間攪拌した。その後、ヨードエタン（50 μL、0.60 mmol）を加えて室温で1時間攪拌した。TLCプレート（酢酸エチル：n-ヘキサン = 1 : 5）で反応の終了を確認した後、2規定の塩酸（30 mL）にあけ、酢酸エチル（20 mL × 2）で抽出した。得た有機層を水（30 mL × 2）で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下にて溶媒留去し、黄色のオイル状の残渣を得た。

20

得られた残渣をメタノール（4 mL）に溶解し、2規定の水酸化ナトリウム水溶液（2 mL）を加えて60℃の水浴上で5分攪拌した。TLCプレート（酢酸エチル：n-ヘキサン = 1 : 5）で反応の終了を確認した後、2規定の塩酸（30 mL）にあけ、酢酸エチル（20 mL × 2）で抽出した。得られ有機層を水（20 mL × 2）、飽和食塩水（20 mL）で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下にて溶媒留去し、黄色の残渣を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー（酢酸エチル：n-ヘキサン = 1 : 3）を行い、無色固体状の目的化合物3a（147 mg、73%）を得た。

30

【0093】

<sup>1</sup>H NMR (300 MHz, CDCl<sub>3</sub>) 8.91 (d, 1 H, J = 2.0 Hz, Ar-H), 7.83 (dd, 1 H, J = 9.0 and 2.0 Hz, Ar-H), 7.26 (d, 1 H, J = 8.0 Hz, Ar-H), 6.77 (dd, 1 H, J = 8.0 and 2.0 Hz, Ar-H), 6.64 (d, 1 H, J = 2.0 Hz, Ar-H), 6.25 (d, 1 H, J = 9.0 Hz, Ar-H), 4.04 (q, 2 H, J = 7.0 Hz, NCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.68 (d, 2 H, J = 6.5 Hz, OCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 3.36 (sep, 1 H, J = 7.0 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 2.12 (m, 1 H, OCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.26 (d, 6 H, J = 7.0 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.25 (t, 3 H, J = 7.0 Hz, NCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 1.06 (d, 6 H, J = 6.5 Hz, OCH<sub>2</sub>CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>).

Mp 191.5-193.0

Anal. Calcd for C<sub>21</sub>H<sub>28</sub>N<sub>2</sub>O<sub>3</sub> · 1/4H<sub>2</sub>O : C, 69.98; H, 8.33; N, 7.59. Found: C, 70.01; H, 8.56; N, 7.46.

40

【0094】

(実施例5) 目的化合物7aの合成

本実施例における製造スキームを図2に示した。

【0095】

1) 中間体Pの合成

2-クロロピリミジン-5-カルボン酸エチルエステル（200 mg、1.1 mmol）と中間体M（253 mg、1.1 mmol）、炭酸カリウム（912 mg、6.6 mmol）の混合物にN,N-ジメチルホルムアミド（5滴）を加え、120℃で17時間加熱攪拌した。TLCプレート（酢酸エチル：n-ヘキサン = 1 : 20）により反応の終了を確認した後、2規定の塩酸（40 mL）にあけ、酢酸エチル（40 mL × 3）で抽出した。

50

有機層を水 (50 mL × 2)、飽和食塩水 (50 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去した。得られた残渣についてフラッシュカラムクロマトグラフィ (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 20) を行い無色固体状の中間体 P (129 mg、33%) を得た。

【0096】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.95 (s, 2 H, Ar-H), 7.46 (s, 1 H, NH), 7.26 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.17 (d, 1 H,  $J = 8.5$  Hz, Ar-H), 7.03 (dd, 1 H,  $J = 8.5$  and 2.5 Hz, Ar-H), 4.38 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CO}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ), 3.76 (d, 2 H,  $J = 6.5$  Hz,  $\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.31 (m, 1 H,  $\text{OCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 2.44 (sep, 1 H,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.39 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CO}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ ), 1.22 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{OCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.07 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

10

【0097】

2) 目的化合物 7a の合成

水素化ナトリウム (60% in オイル) (28 mg、0.7 mmol) を n-ヘキサンで洗浄後、無水 N、N-ジメチルホルムアミド (1 mL) に懸濁させ、中間体 G (125 mg、0.35 mmol) の無水 N、N-ジメチルホルムアミド (3 mL) 溶液を加えて 10 分間室温攪拌した。その後、ヨードエタン (56  $\mu\text{L}$ 、0.7 mmol) を加えて 10 分間室温攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 10) により反応の終了を確認した後、水 (50 mL) にあけ、酢酸エチル (40 mL × 3) で抽出した。有機層を水 (40 mL × 2)、飽和食塩水 (40 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去し、無色固体状の中間体 Q (114 mg、76%) を得た。

20

得られた中間体 Q (110 mg、0.29 mmol) をエタノール (6 mL) に溶解し、2 規定の水酸化ナトリウム水溶液 (6 mL) を加えた後、60 の水浴上で 1 時間攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 3) により反応の終了を確認した後、2 規定の塩酸で中和し、酢酸エチル (40 mL × 3) で抽出した。有機層を水 (40 mL × 2)、飽和食塩水 (40 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去した。得られた残渣についてフラッシュカラムクロマトグラフィ (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 1) を行い無色固体状の目的化合物 7a (86 mg、69%) を得た。

30

【0098】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.89 (s, 2 H, Ar-H), 7.26 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.79 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  and 2.0 Hz, Ar-H), 6.66 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 4.06 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.69 (d, 2 H,  $J = 6.5$  Hz,  $\text{OCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.34 (m, 1 H,  $\text{OCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 2.11 (sep, 1 H,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.28 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 1.25 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{OCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.05 (d, 6 H,  $J = 6.5$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

Mp 180.5-182.0

Anal. Calcd for  $\text{C}_{20}\text{H}_{27}\text{N}_3\text{O}_3$  : C, 67.20; H, 7.61; N, 11.76. Found: C, 67.01; H, 7.25; N, 11.60.

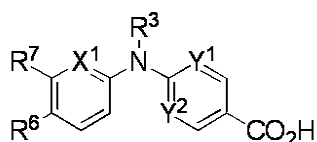
40

【0099】

一般式 XII :

【化 12】

式(XII)



【0100】

50

【表 2】

化合物	R <sup>7</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>3</sup>	X <sup>1</sup>	Y <sup>1</sup>	Y <sup>2</sup>	ClogP
<b>1a</b> (NEt-3IP)	<i>O-i-Pr</i>	<i>i-Pr</i>	Et	CH	N	CH	5.61
<b>1b</b>	<i>O-i-Pr</i>	<i>i-Pr</i>	Ms	CH	N	CH	4.28
<b>1c</b>	<i>O-i-Pr</i>	<i>i-Pr</i>	H	CH	N	CH	5.11
<b>2a</b>	<i>O-n-Pr</i>	<i>i-Pr</i>	Et	CH	N	CH	5.83
<b>2b</b>	<i>O-n-Pr</i>	<i>i-Pr</i>	Ms	CH	N	CH	4.50
<b>2c</b>	<i>O-n-Pr</i>	<i>i-Pr</i>	H	CH	N	CH	5.33
<b>3a</b> (NEt-3IB)	<i>O-i-Bu</i>	<i>i-Pr</i>	Et	CH	N	CH	6.23
<b>4a</b> (NEt-4IP)	<i>i-Pr</i>	<i>O-i-Pr</i>	Et	CH	N	CH	5.61
<b>4c</b>	<i>i-Pr</i>	<i>O-i-Pr</i>	H	CH	N	CH	5.11
<b>5c</b>	<i>i-Pr</i>	<i>O-n-Pr</i>	H	CH	N	CH	5.33
<b>6a</b> (PEt-3IP)	<i>O-i-Pr</i>	<i>i-Pr</i>	Et	CH	N	N	4.89
<b>7a</b> (PEt-3IB)	<i>O-i-Bu</i>	<i>i-Pr</i>	Et	CH	N	N	5.50

10

## 【0101】

(実施例 6) 目的化合物 9 (BEt-3IP) の合成

20

本実施例における製造方法のスキームを図 4 に示した。

## 【0102】

1) 中間体 A 1 の合成

4-ヨード安息香酸メチルエステル (524 mg、2.0 mmol) と中間体 D (460 mg、2.0 mmol) を無水トルエン (20 mL) に溶解し、そこへトリスジベンジリデンアセトンジパラジウム (92 mg、5.0 mol%)、(±)-BINAP (93 mg、7.5 mol%) および炭酸セシウム (1.56 g、4.8 mmol) を加えた後、Ar 雰囲気下 110 で終夜加熱還流した。TLCプレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 3) により反応の終了を確認した後、沈殿をセライト濾過した。ろ液を減圧下にて溶媒留去し、フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 5) を行い、茶色オイル状の中間体 A 1 (234 mg、36%) を得た。

30

## 【0103】

<sup>1</sup>H NMR (500MHz, CDCl<sub>3</sub>) 7.89 (dd, 2 H, J = 7.0 and 2.0 Hz, Ar-H), 7.14 (d, 1 H, J = 8.0 Hz, Ar-H), 6.94 (dd, 2 H, J = 7.0 and 2.0 Hz, Ar-H), 6.70 (dd, 1 H, J = 8.0 and 2.0 Hz, Ar-H), 6.68 (d, 1 H, J = 2.0 Hz, Ar-H), 5.92 (s, 1 H, NH), 4.47 (sept, 1 H, J = 6.0 Hz, OCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 3.87 (s, 3 H, CO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.27 (sept, 1 H, J = 7.0 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.34 (d, 6 H, J = 6.0 Hz, OCH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.21 (d, 6 H, J = 7.0 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>).

## 【0104】

2) 中間体 B 1

40

水素化ナトリウム (40 mg、1.0 mmol) を無水 N,N-ジメチルホルムアミド (5 mL) 中に懸濁し、そこへ中間体 A 1 (234 mg、0.7 mmol) を加え、Ar 雰囲気下室温で 5 分間攪拌した。その後、反応液にヨードエタン (80 μL、1.0 mmol) を加え Ar 雰囲気下室温でさらに 5 分間攪拌した。TLCプレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 5) により反応の終了を確認した後、反応液を 2 規定塩酸 (30 mL) にあけ、酢酸エチル (25 mL × 2) で抽出した。得られた有機層を水 (30 mL)、飽和食塩水 (20 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、黄色の残渣 (246 mg) を得た。得られた残渣についてフラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 5) を行い、無色オイル状の中間体 B 1 (212 mg、83%) を得た。

50

## 【 0 1 0 5 】

$^1\text{H NMR}$  (300MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 7.82 (dd, 2 H,  $J = 7.0$  and  $2.0$  Hz, Ar-H), 7.21 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.72 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  and  $2.0$  Hz, Ar-H), 6.66 (dd, 2 H,  $J = 7.0$  and  $2.0$  Hz, Ar-H), 6.64 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 4.45 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.85 (s, 3 H,  $\text{CO}_2\text{CH}_3$ ), 3.77 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.31 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.31 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.24 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 1.23 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

## 【 0 1 0 6 】

## 7) 目的化合物 9 (BEt-3IP)の合成

中間体 B 1 (212 mg、0.6 mmol) をメタノール (15 mL) に溶解し、2 規定の水酸化ナトリウム水溶液 (10 mL) を加えた後、60 の水浴上で 1 時間攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 2) で反応の終了を確認した後、2 規定塩酸 (10 mL) で中和した。中和した反応液を水 (40 mL) にあけ、酢酸エチル (30 mL  $\times$  2) で抽出した。得られた有機層を水 (50 mL)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、目的物として無色の残渣 (229 mg) を得た。再結晶 (ジクロロメタン/n-ヘキサン) を行い、無色針状晶の目的化合物 9 (133 mg、65%) を得た。

10

## 【 0 1 0 7 】

$^1\text{H NMR}$  (300MHz, DMSO- $d_6$ ) 7.70 (d, 2 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 7.24 (d, 1 H,  $J = 8.5$  Hz, Ar-H), 6.75 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.72 (dd, 1 H,  $J = 8.5$  and  $2.0$  Hz, Ar-H), 6.67 (d, 2 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 4.55 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.75 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.22 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.25 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.18 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.15 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

20

## 【 0 1 0 8 】

## (実施例 7) 目的化合物 10 の合成

本実施例における製造方法のスキームを図 5 に示した。

## 【 0 1 0 9 】

## 1) 中間体 C 1 の合成

化合物 1 a (182 mg、0.5 mmol) を無水 N, N-ジメチルホルムアミド (20 mL) に溶解させた後、O-ベンジルヒドロキシルアミン (65 mg、0.5 mmol)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール-水和物 (90 mg、0.6 mmol)、1-エチル-3-(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩 (123 mg、0.6 mmol)、無水トリエチルアミン (74  $\mu\text{L}$ 、0.5 mmol) を加え、室温で 5 時間攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 2) により反応の終了を確認した後、水 (20 mL) にあけ、酢酸エチル (20 mL  $\times$  2) で抽出した。有機層を水 (20 mL)、飽和食塩水 (20 mL) で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去し、粗生成物 (366 mg) を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 2 1 : 1) を行い、無色針状結晶の中間体 C 1 (277 mg、q.y.) を得た。

30

40

## 【 0 1 1 0 】

$^1\text{H NMR}$  (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.46 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 8.22 (s, 1 H, NH), 7.60 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and  $2.0$  Hz, Ar-H), 7.44 (dd, 2 H,  $J = 7.5$  and  $2.0$  Hz, Ar-H), 7.41-7.36 (m, 3 H, Ar-H), 7.24 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.72 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  and  $2.0$  Hz, Ar-H), 6.63 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H) 6.27 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 5.00 (s, 2 H,  $\text{CH}_2\text{Ph}$ ), 4.46 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.98 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.31 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.33 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.23 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.22 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

## 【 0 1 1 1 】

50



## 2) 目的化合物 10 の合成

中間体 C 1 (185 mg、0.4 mmol) を酢酸エチル (5.0 mL) に溶解し、パラジウム炭素を適量加え、水素雰囲気下室温で 1 時間攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 2) により反応の終了を確認した後、セライトろ過を行い、減圧下にて溶媒留去し、残渣 (212 mg) を得た。再結晶 (酢酸エチル/n-ヘキサン) を行い、白色球状結晶の目的化合物 10 (146 mg、99%) を得た。

## 【0112】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz, DMSO- $d_6$ ) 10.95 (br s, 1 H, OH), 8.85 (br s, 1 H, NH), 8.51 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.69 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and 2.5 Hz, Ar-H), 7.27 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.80 (s, 1 H, Ar-H), 6.78 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.23 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 4.60 (1 H, sept,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.97 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.32 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 1.27 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz,  $\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.20 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.16 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

Mp 153.0-155.5

FAB-MS  $m/e$ : 358  $[\text{M}+\text{H}]^+$

## 【0113】

## (実施例 8) 目的化合物 11 の合成

本実施例における製造方法のスキームを図 6 に示した。

## 【0114】

## 1) 中間体 D 1 の合成

中間体 D (230 mg、1.0 mmol) と 6-クロロニコチン酸 t-ブチルエステル (214 mg、1.0 mmol) を無水ジオキサン (5 mL) に溶解し、パラトルエンスルホン酸一水和物 (19 mg、0.1 mmol) を加え、100 で 22 時間加熱還流した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 5) により反応の終了を確認した後、飽和重曹溶液 (40 mL) にあけ、酢酸エチル (30 mL  $\times$  3) で抽出した。有機層を水 (70 mL)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去した。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 6 1 : 5) を行い、白色固体状の中間体 D 1 (158 mg、43%) を得た。

## 【0115】

$^1\text{H NMR}$  (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) : 8.76 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz), 7.98 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and 2.0 Hz), 7.16 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz), 6.87 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz), 6.81 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  and 2.0 Hz), 6.80 (br s, 1 H), 6.76 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz), 4.51 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz), 3.28 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz), 1.58 (s, 9 H), 1.35 (d, 6 H,  $J = 6.0$  Hz), 1.21 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz).

## 【0116】

## 2) 中間体 E 1 の合成

水素化ナトリウム (60% 油性) (28 mg、0.7 mmol) を n-ヘキサンで洗浄後、中間体 D 1 (125 mg、0.35 mmol) の無水 N、N-ジメチルホルムアミド (5 mL) 溶液を加えて Ar 雰囲気下 10 分間室温攪拌した。その後、ヨードエタン (45  $\mu\text{L}$ 、0.56 mmol) を加えて 10 分間室温攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 5) により反応の終了を確認した後、水 (90 mL) にあけ、酢酸エチル (40 mL  $\times$  3) で抽出した。有機層を水 (40 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去した。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 8) を行い、無色オイル状の中間体 E 1 (121 mg、87%) を得た。

## 【0117】

$^1\text{H NMR}$  (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.80 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz), 7.76 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and 2.0 Hz), 7.24 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz), 6.74 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  and 2.0 Hz), 6.65 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz), 6.24 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz), 4.47 (sept, 1 H,  $J = 6.0$  Hz), 4.0

2 (q, 2 H, J = 7.0 Hz), 3.31 (sept, 1 H, J = 7.0 Hz), 1.55 (s, 9 H), 1.33 (d, 6 H, J = 6.0 Hz), 1.23 (d, 6 H, J = 7.0 Hz), 1.23 (t, 3 H, J = 7.0 Hz).

【0118】

### 3) 中間体 F 1 の合成

中間体 E 1 (744 mg, 1.9 mmol) をメタノール (50 mL) に溶かし、炭酸カルシウム (281 mg, 2.8 mmol) を H<sub>2</sub>O (20 mL) に懸濁し加えた。そこへ ICL (103 μL, 2.1 mmol) のメタノール (50 mL) 溶液を滴下し、室温で 16 時間攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 10) により反応の終了を確認した後、反応液を水 (80 mL) にあけ、酢酸エチル (50 mL × 3) で抽出した。有機層を水 (100 mL)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去した。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 10) を行い、茶色オイル状の中間体 F 1 (818 mg) を得た。

10

【0119】

<sup>1</sup>H NMR (300 MHz, CDCl<sub>3</sub>) 8.85 (d, 1 H, J = 2.5 Hz), 7.81 (dd, 1 H, J = 9.0 and 2.5 Hz), 7.68 (s, 1 H), 6.66 (s, 1 H), 5.96 (d, 1 H, J = 9.0 Hz), 4.49-4.43 (m, 1 H), 4.36-4.32 (m, 1 H), 3.60-3.56 (m, 1 H), 3.26 (sept, 1 H, J = 7.0 Hz), 1.55 (s, 9 H), 1.33-1.30 (m, 6 H), 1.28-1.21 (m, 9 H).

【0120】

### 4) 中間体 G 1 の合成

アクリル酸 (220 μL, 3.2 mmol) とトリエチルアミン (446 μL, 3.2 mmol) を無水 N,N-ジメチルホルムアミド (5.0 mL) に溶かし、中間体 F 1 (337 mg, 0.64 mmol)、トリトリルホスフィン (40 mg, 20 mol%) およびトリスジベンジリデンアセトンジパラジウム (27 mg, 5 mol%) を加え、Ar 雰囲気下 120 °C で 10 時間加熱攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 1) により反応の終了を確認した後、セライトろ過し、水 (80 mL) にあけ、酢酸エチル (50 mL × 3) で抽出した。有機層を水 (50 mL)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去した。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 2) を行い無色オイル状の中間体 G 1 (125 mg, 35% for 2 steps) を得た。

20

30

【0121】

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>) 8.83 (d, 1 H, J = 2.4 Hz), 7.79 (dd, 1 H, J = 8.9 and 2.4 Hz), 7.64 (d, 1 H, J = 16.0 Hz), 7.59 (s, 1 H), 6.57 (s, 1 H), 6.31 (d, 1 H, J = 16.0 Hz), 6.01 (d, 1 H, J = 9.0 Hz), 4.52 (sept, 1 H, J = 6.0 Hz), 4.22 (br s, 1 H), 3.71 (br s, 1 H), 3.30 (sept, 1 H, J = 7.0 Hz), 1.55 (s, 9 H), 1.33 (br s, 6 H), 1.27 (d, 6 H, J = 7.0 Hz), 1.22 (t, 3 H, J = 7.0 Hz).

【0122】

### 5) 目的化合物 1 1 の合成

中間体 G 1 を 4 規定塩酸 - 1, 4 - ジオキサン (3 mL) に溶かし、40 °C で 15 時間加熱攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 2 : 1) により反応の終了を確認した後、水 (40 mL) にあけ、酢酸エチル (25 mL × 3) で抽出した。有機層を水 (40 mL)、飽和食塩水 (20 mL) で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去した。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 2 : 1) を行い白色固体状の目的化合物 1 1 (23 mg, 21%) を得た。

40

【0123】

<sup>1</sup>H NMR (500 MHz, CDCl<sub>3</sub>) 12.37 (br s, 1 H), 8.70 (d, 1 H, J = 2.0 Hz), 7.82 (d, 1 H, J = 9.0, 2.0 Hz), 7.77 (s, 1 H), 7.33 (d, 1 H, J = 16.0 Hz), 6.87 (s, 1 H), 6.45 (d, 1 H, J = 16.0 Hz), 6.02 (d, 1 H, J = 9.0 Hz), 4.69 (sept, 1 H, J = 6.0 Hz), 4.09 (br s, 1 H), 3.78 (br s, 1 H), 1.27-1.23 (m, 12 H), 1.14 (t, 3 H,

50

$J = 7.0 \text{ Hz}$ ).

【0124】

6) 中間体 H 1 の合成

N-(4-アミノブチル)アクリルアミド (53 mg、0.84 mmol) とトリエチルアミン (58  $\mu\text{L}$ 、0.42 mmol) を無水 N, N-ジメチルホルムアミド (2.0 mL) に溶かし、中間体 F 1 (102 mg、0.42 mmol)、トリトリルホスフィン (5 mg、20 mol%) およびトリスジベンジリデンアセトンジパラジウム (4 mg、5 mol%) を加え、Ar 雰囲気下 120 °C で 19 時間加熱攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 1) により反応の終了を確認した後、セライトろ過し、水 (60 mL) にあけ、酢酸エチル (30 mL  $\times$  3) で抽出した。有機層を水 (30 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (20 mL) で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去した。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 1 2 : 1 4 : 1) を行い白色固体状の中間体 H 1 (44 mg、57% for 2 steps) を得た。

10

【0125】

$^1\text{H NMR}$  (500 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.82 (d, 1 H,  $J = 1.5 \text{ Hz}$ ), 7.76 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and  $1.5 \text{ Hz}$ ), 7.52 (s, 1H), 7.46 (d, 1 H,  $J = 16.0 \text{ Hz}$ ), 6.55 (s, 1 H), 6.27 (d, 1 H,  $J = 16.0 \text{ Hz}$ ), 6.02 (d, 1 H,  $J = 9.0 \text{ Hz}$ ), 5.80 (br s, 1H), 4.60 (br s, 1H), 4.48 (m, 1 H), 4.30 (m, 1 H), 3.64 (m, 1H), 3.34-3.33 (m, 2H), 3.33 (sept, 1 H  $J = 7.0 \text{ Hz}$ ), 3.13 (m, 2H), 1.54 (s, 9 H), 1.44 (s, 9H), 1.32 (m, 6H), 1.27-1.24 (m, 6 H), 1.23 (t, 3H,  $J = 7.0 \text{ Hz}$ ).

20

【0126】

(実施例 9) 目的化合物 1 2 の合成

本実施例における製造方法のスキームを図 7 に示した。

【0127】

1) 中間体 I 1 の合成

中間体 F (350 mg、1.0 mmol) を無水ジクロロメタン (5.0 mL) に溶解し、三塩化アルミニウム (400 mg、3.0 mmol) を加え、アルゴン雰囲気下室温で 7 時間攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 5) により反応の終了を確認した後、1 規定の塩酸 (40 mL) にあけ、酢酸エチル (30 mL  $\times$  2) で抽出した。有機層を水 (40 mL)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去し茶色オイル状残渣を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 3) を行い、無色オイル状の中間体 I 1 (314 mg、q. y.) を得た。

30

【0128】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.81 (d, 1 H,  $J = 2.5 \text{ Hz}$ , Ar-H), 7.79 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and  $2.5 \text{ Hz}$ , Ar-H), 7.24 (d, 1 H,  $J = 8.0 \text{ Hz}$ , Ar-H), 6.76 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  and  $2.0 \text{ Hz}$ , Ar-H), 6.61 (d, 1 H,  $J = 2.0 \text{ Hz}$ , Ar-H), 6.27 (d, 1 H,  $J = 9.0 \text{ Hz}$ , Ar-H), 5.31 (s, 1 H, OH), 4.00 (q, 2 H,  $J = 7.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.86 (s, 3 H,  $\text{CO}_2\text{CH}_3$ ), 3.23 (sept, 1 H,  $J = 7.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.29 (d, 6 H,  $J = 7.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.22 (t, 3 H,  $J = 7.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

40

【0129】

2) 目的化合物 1 2 の合成

中間体 I 1 (315 mg、1.0 mmol) をメタノール (15 mL) に溶解し、2 規定の水酸化ナトリウム水溶液 (10 mL) を加えた後、60 °C の水浴上で 5 分間攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 2) で反応の終了を確認した後、2 規定塩酸 (10 mL) で中和した。中和した反応液を水 (40 mL) にあけ、酢酸エチル (30 mL  $\times$  2) で抽出した。得られた有機層を水 (50 mL)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、目的物として無色の残渣 (322 mg) を得た。再結晶 (エタノール/n-ヘキサン) を行い、無色針状晶の目

50

的化合物 12 (214 mg、71%) を得た

【0130】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz, DMSO- $d_6$ ) 12.46 (br s, 1 H,  $\text{CO}_2\text{H}$ ), 9.57 (br s, 1 H, OH), 8.66 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 7.79 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and  $2.0$  Hz, Ar-H), 7.22 (d, 1 H,  $J = 7.5$  Hz, Ar-H), 6.68 (dd, 1 H,  $J = 7.5$  and  $2.0$  Hz, Ar-H), 6.66 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.25 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 3.93 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.21 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.19 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.13 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

【0131】

(実施例 10) 目的化合物 13a の合成

本実施例における製造方法のスキームを図 7 に示した。

10

【0132】

1) 中間体 J1 の合成

中間体 I1 (75 mg、0.2 mmol) を無水 N,N-ジメチルホルムアミド (3.0 mL) に溶解させた後、炭酸カリウム (69 mg、0.5 mmol)、適量のヨウ化カリウム、ベンジルプロミド (59  $\mu\text{L}$ 、0.5 mmol) を加え、アルゴン雰囲気下 60 で 2 時間加熱攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 5) により反応の終了を確認した後、水 (30 mL) にあけ、酢酸エチル (20 mL  $\times$  3) で抽出した。有機層を水 (30 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去し、無色オイル状の残渣 (70 mg) を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 5) を行い、無色オイル状の中間体 J1 (67 mg、71%) を得た。

20

【0133】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.84 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.77 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and  $2.5$  Hz, Ar-H), 7.43 (m, 5 H, Ar-H), 7.29 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.80 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  and  $2.0$  Hz, Ar-H), 6.73 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.20 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 5.05 (s, 2 H,  $\text{CH}_2\text{Ph}$ ), 4.01 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.85 (s, 3 H,  $\text{CO}_2\text{CH}_3$ ), 3.43 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.28 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.20 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

30

【0134】

2) 目的化合物 13a の合成

中間体 J1 (67 mg、0.17 mmol) をメタノール (3.0 mL) に溶解し、2 規定の水酸化ナトリウム水溶液 (3.0 mL) を加えた後、60 の水浴上で 3 時間攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 3) で反応の終了を確認した後、飽和塩化アンモニウム水溶液 (20 mL) にあけ、酢酸エチル (20 mL  $\times$  3) で抽出した。得られ有機層を水 (30 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、無色の残渣の目的化合物 13a (55 mg、83%) を得た。

【0135】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz, DMSO- $d_6$ ) : 12.51 (br s, 1 H,  $\text{CO}_2\text{H}$ ), 8.67 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.76 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and  $2.5$  Hz, Ar-H), 7.46-7.33 (m, 5 H, Ar-H), 7.32 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.95 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.85 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  and  $2.0$  Hz, Ar-H), 6.21 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 5.13 (s, 2 H,  $\text{CH}_2\text{Ph}$ ), 3.97 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.32 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.22 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.12 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

40

【0136】

(実施例 11) 目的化合物 13b の合成

本実施例における製造方法のスキームを図 7 に示した。

【0137】

1) 中間体 K1 の合成

50

中間体 I 1 (59 mg、0.2 mmol) を無水 N, N-ジメチルホルムアミド (3.0 mL) に溶解させた後、炭酸カリウム (69 mg、0.5 mmol)、適量のヨウ化カリウム、(2-プロモエチル)ベンゼン (68  $\mu$ L、0.5 mmol) を加え、アルゴン雰囲気下 60 で 17 時間加熱攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 6) により反応の終了を確認した後、水 (30 mL) にあけ、酢酸エチル (20 mL  $\times$  3) で抽出した。有機層を水 (30 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去し、無色オイル状の残渣 (87 mg) を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 15 1 : 6) を行い、無色オイル状の中間体 K 1 (27 mg、35%) を得た。

【0138】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.83 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.78 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and 2.5 Hz, Ar-H), 7.32-7.22 (m, 6 H, Ar-H), 6.76 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  and 2.0 Hz, Ar-H), 6.63 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.22 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 4.12 (t, 2 H,  $J = 6.5$  Hz,  $\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{Ph}$ ), 4.00 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.85 (s, 3 H,  $\text{CO}_2\text{CH}_3$ ), 3.31 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.11 (t, 2 H,  $J = 6.5$  Hz,  $\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{Ph}$ ), 1.21 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 1.21 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

【0139】

2) 目的化合物 13b の合成

中間体 K1 (27 mg、0.07 mmol) をメタノール (3.0 mL) に溶解し、2 規定の水酸化ナトリウム水溶液 (3.0 mL) を加えた後、60 の水浴上で 2 時間攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 3) で反応の終了を確認した後、飽和塩化アンモニウム水溶液 (20 mL) にあけ、酢酸エチル (20 mL  $\times$  3) で抽出した。得られ有機層を水 (20 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (20 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、目的物として無色の残渣 (25 mg、89%) を得た。再結晶 (メタノール) を行い、無色針状晶の目的化合物 13b (6 mg、21%) を得た。

【0140】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz, DMSO- $d_6$ ) : 12.47 (br s, 1 H,  $\text{CO}_2\text{H}$ ), 8.66 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.77 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and 2.5 Hz, Ar-H), 7.31-7.21 (m, 5 H, Ar-H), 7.26 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.85 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.80 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  and 2.0 Hz, Ar-H), 6.23 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 4.17 (t, 2 H,  $J = 6.5$  Hz,  $\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{Ph}$ ), 3.97 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.19 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 3.04 (t, 2 H,  $J = 6.5$  Hz,  $\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{Ph}$ ), 1.13 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.13 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

【0141】

(実施例 12) 目的化合物 13c の合成

本実施例における製造方法のスキームを図 7 に示した。

【0142】

1) 中間体 L 1 の合成

中間体 I 1 (77 mg、0.2 mmol) を無水 N, N-ジメチルホルムアミド (3.0 mL) に溶解させた後、炭酸カリウム (69 mg、0.5 mmol)、適量のヨウ化カリウム、3-プロモ-2-メチルプロペン (50  $\mu$ L、0.5 mmol) を加え、アルゴン雰囲気下 60 で 4 時間加熱攪拌した。TLC プレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 5) により反応の終了を確認した後、水 (60 mL) にあけ、酢酸エチル (20 mL  $\times$  3) で抽出した。有機層を水 (40 mL)、飽和食塩水 (40 mL) で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去し、茶色オイル状の残渣 (92 mg) を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 6) を行い、無色オイル状の中間体 L 1 (60 mg、71%) を得た。

【0143】

10

20

30

40

50

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.85 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.80 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and 2.5 Hz, Ar-H), 7.27 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.79 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  and 2.0 Hz, Ar-H), 6.66 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.25 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 5.10 (s, 1 H,  $\text{OCH}_2\text{C}(\underline{\text{CH}}_2)\text{CH}_3$ ), 4.99 (s, 1 H,  $\text{OCH}_2\text{C}(\underline{\text{CH}}_2)\text{CH}_3$ ), 4.39 (s, 2 H,  $\text{OCH}_2\text{C}(\underline{\text{CH}}_2)\text{CH}_3$ ), 4.03 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.86 (s, 3 H,  $\text{CO}_2\text{CH}_3$ ), 3.39 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.84 (s, 3 H,  $\text{OCH}_2\text{C}(\underline{\text{CH}}_2)\text{CH}_3$ ), 1.27 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.23 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

【 0 1 4 4 】

2) 目的化合物 1 3 c の合成

中間体 L 1 (60 mg、0.17 mmol) をメタノール (3.0 mL) に溶解し、2 規定の水酸化ナトリウム水溶液 (3.0 mL) を加えた後、60 の水浴上で3時間攪拌した。TLCプレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 3) で反応の終了を確認した後、飽和塩化アンモニウム水溶液 (20 mL) にあけ、酢酸エチル (20 mL  $\times$  3) で抽出した。得られた有機層を水 (20 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、目的物として無色の残渣 (60 mg、95%) を得た。再結晶 (メタノール) を行い、無色針状晶の目的化合物 1 3 c (32 mg、51%) を得た。

10

【 0 1 4 5 】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz, DMSO- $d_6$ ) 12.49 (br s, 1 H,  $\text{CO}_2\text{H}$ ), 8.67 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.78 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and 2.5 Hz, Ar-H), 7.51 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.84-6.81 (m, 2 H, Ar-H), 6.25 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 5.08 (s, 1 H,  $\text{OCH}_2\text{C}(\underline{\text{CH}}_2)\text{CH}_3$ ), 4.96 (s, 1 H,  $\text{OCH}_2\text{C}(\underline{\text{CH}}_2)\text{CH}_3$ ), 4.47 (s, 2 H,  $\text{OCH}_2\text{C}(\underline{\text{CH}}_2)\text{CH}_3$ ), 3.98 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.30 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.78 (s, 3 H,  $\text{OCH}_2\text{C}(\underline{\text{CH}}_2)\text{CH}_3$ ), 1.22 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.14 (t, 3 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ).

20

【 0 1 4 6 】

(実施例 1 3) 目的化合物 1 3 d の合成

本実施例における製造方法のスキームを図 7 に示した。

【 0 1 4 7 】

1) 中間体 M 1 の合成

中間体 I 1 (89 mg、0.3 mmol) を無水 N, N-ジメチルホルムアミド (3.0 mL) に溶解させた後、炭酸カリウム (69 mg、0.5 mmol)、適量のヨウ化カリウム、1-ブromo-3-メチル-2-ブテン (59  $\mu\text{L}$ 、0.5 mmol) を加え、アルゴン雰囲気下 60 で17時間加熱攪拌した。TLCプレート (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 6) により反応の終了を確認した後、水 (30 mL) にあけ、酢酸エチル (20 mL  $\times$  3) で抽出した。有機層を水 (30 mL  $\times$  2)、飽和食塩水 (30 mL) で洗浄した。得た有機層を硫酸マグネシウムで乾燥した後、減圧下にて溶媒留去し、無色オイル状の残渣 (76 mg) を得た。フラッシュカラムクロマトグラフィー (酢酸エチル : n-ヘキサン = 1 : 7) を行い、無色オイル状の中間体 M 1 (50 mg、50%) を得た。

30

【 0 1 4 8 】

$^1\text{H NMR}$  (300 MHz,  $\text{CDCl}_3$ ) 8.85 (d, 1 H,  $J = 2.5$  Hz, Ar-H), 7.79 (dd, 1 H,  $J = 9.0$  and 2.5 Hz, Ar-H), 7.25 (d, 1 H,  $J = 8.0$  Hz, Ar-H), 6.77 (dd, 1 H,  $J = 8.0$  and 2.0 Hz, Ar-H), 6.66 (d, 1 H,  $J = 2.0$  Hz, Ar-H), 6.25 (d, 1 H,  $J = 9.0$  Hz, Ar-H), 5.45 (m, 1 H,  $\text{OCH}_2\text{CHC}(\text{CH}_3)_2$ ), 4.48 (d, 2 H,  $J = 6.5$  Hz,  $\text{OCH}_2\text{CHC}(\text{CH}_3)_2$ ), 4.03 (q, 2 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{NCH}_2\text{CH}_3$ ), 3.86 (s, 3 H,  $\text{CO}_2\text{CH}_3$ ), 3.35 (sept, 1 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.77 (s, 3 H,  $\text{OCH}_2\text{CHC}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.69 (s, 3 H,  $\text{OCH}_2\text{CHC}(\text{CH}_3)_2$ ), 1.24 (d, 6 H,  $J = 7.0$  Hz,  $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ ).

40

【 0 1 4 9 】

2) 目的化合物 1 3 d の合成

中間体 M 1 (50 mg、0.14 mmol) をメタノール (3.0 mL) に溶解し、2

50

規定の水酸化ナトリウム水溶液 ( 3 . 0 m L ) を加えた後、60 の水浴上で3時間攪拌した。T L Cプレート ( 酢酸エチル : n - ヘキサン = 1 : 3 ) で反応の終了を確認した後、飽和塩化アンモニウム水溶液 ( 2 0 m L ) にあけ、酢酸エチル ( 2 0 m L × 3 ) で抽出した。得られ有機層を水 ( 3 0 m L × 2 )、飽和食塩水 ( 3 0 m L ) で洗浄し、硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下にて溶媒留去し、目的物として無色の残渣 ( 5 0 m g、q . y . ) を得た。再結晶 ( メタノール ) を行い、無色針状晶の目的化合物 1 3 d ( 1 3 m g、2 5 % ) を得た。

## 【 0 1 5 0 】

<sup>1</sup>H NMR ( 300 MHz, DMSO-d<sub>6</sub>) 12.46 (br s, 1 H, CO<sub>2</sub>H), 8.67 (d, 1 H, J = 2.5 Hz, Ar-H), 7.78 (dd, 1 H, J = 9.0 and 2.5 Hz, Ar-H), 7.28 (d, 1 H, J = 8.0 Hz, Ar-H), 6.85 (d, 1 H, J = 2.0 Hz, Ar-H), 6.81 (dd, 1 H, J = 8.0 and 2.0 Hz, Ar-H), 6.25 (d, 1 H, J = 9.0 Hz, Ar-H), 5.41 (t, 1 H, J = 6.5 Hz, OCH<sub>2</sub>CHC(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 4.53 (d, 2 H, J = 6.5 Hz, OCH<sub>2</sub>CHC(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 3.98 (q, 2 H, J = 7.0 Hz, NCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 3.25 (sept, 1 H, J = 7.0 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.73 (s, 3 H, OCH<sub>2</sub>CHC(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.66 (s, 3 H, OCH<sub>2</sub>CHC(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.19 (d, 6 H, J = 7.0 Hz, CH(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 1.14 (t, 3 H, J = 7.0 Hz, NCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>).

10

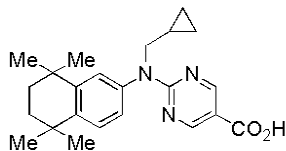
## 【 0 1 5 1 】

( 比較例 )

式XIII ( PA024 ) :

## 【 化 1 3 】

20



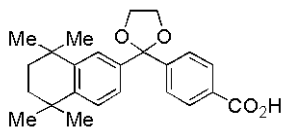
式(XIII)

## 【 0 1 5 2 】

式XIV ( SR11237 ) :

## 【 化 1 4 】

30



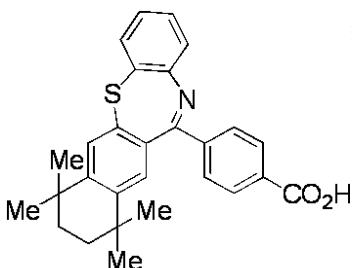
式(XIV)

## 【 0 1 5 3 】

式XV ( HX630 ) :

## 【 化 1 5 】

40

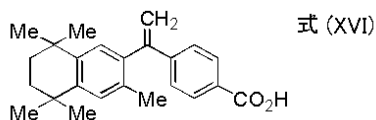


式(XV)

## 【 0 1 5 4 】

式XVI ( LGD1069 ) :

## 【化 16】



## 【 0 1 5 5 】

## 【表 3】

化合物	CLogP
<b>PA024</b>	7.18
<b>SR11237</b>	6.40
<b>HX630</b>	9.18
<b>LGD1069</b>	8.19

10

## 【 0 1 5 6 】

## (実験例 1) 活性評価法 1

ヒト白血病細胞株 HL - 60 は分化すると顆粒球 (好中球) となり、活性酸素発現能を持つようになる。TPA (12-o-tetradecanoyl-phorbol-13-acetate) 刺激によりこの細胞内に活性酸素を産生させ、NBT (Nitro Blue Tetrazolium) が還元されると細胞が青く染色される。この原理を利用した細胞の顆粒球への分化誘導能測定法は、NBT還元法と呼ばれる。そこで、合成した化合物についてNBT還元法による分化誘導能測定を行った。

20

## 【 0 1 5 7 】

RPMI-1640培地に10v/v%となるように牛胎児血清 (FBS) を加え、抗生物質 (ペニシリン、ストレプトマイシン) を添加したものを増殖培養液とし、ヒト白血病細胞株 HL - 60 を培養した。細胞の継代は、培養フラスコを用いて、100cells/mLを超えないように5%CO<sub>2</sub>を含むインキュベーター内にて維持し、継代し、実験に使用した (非特許文献 16)。

## 【 0 1 5 8 】

30

## 1) 薬剤及び化合物

一般式XIIで表される本実験例の合成化合物及び式XIIIで表される比較例の化合物 (PA024) について、化学構造式描画プログラムChemDraw™により脂溶性の指標であるCLogPを算出し、その値を表2及び表3に示した。その結果、本発明の化合物は、比較例に示す各化合物に比べて脂溶性が低いことが確認された。

## 【 0 1 5 9 】

各化合物は20mMとなるようにジメチルスルホキシド (DMSO) に溶解して保存液を調製した。NBTは、使用2時間前に、0.2w/v%となるようにPBS (-) を用いて調製し、37℃で保温した。TPAは2mg/mLとなるようにエタノール (EtOH) に溶解し、保存溶液を調製した。このTPA溶液は使用時にPBS (-) を用いて20µg/mLとなるよう調製した。

40

## 【 0 1 6 0 】

## 2) 方法

ヒト白血病細胞株 HL - 60 (8×10<sup>4</sup>cells/mL) を2mLの増殖培養液に懸濁した細胞液に、終濃度が各々10µM及び1µMとなるようにPA024及び各化合物を添加後、5%CO<sub>2</sub>を含むインキュベーター内にて4日間培養した。

RXR作動性物質は、RAR作動性物質との併用により、その作用を増強する。従ってシナジスト活性評価を行う場合は、既知のRAR作動性物質であるAm80を終濃度0.33nMとなるように添加し、同様に培養した (非特許文献 16)。4日間の培養後、遠心分離 (4℃、1500rpm、5分) により細胞を回収した。これらの細胞を新たに増殖培養

50



液 1 mL に播種したのち、0.2 w/v % NBT 溶液 1 mL と 20 µg/mL の TPA 溶液 20 µL を添加し、37、5 % CO<sub>2</sub> を含むインキュベーター内で 30 分間インキュベーションを行った。その後、細胞計数盤上にて、染色細胞数及び総細胞数をカウントした。なお、測定は 1 回につき 200 細胞以上のカウントを行い、これを 3 回行いその平均値により分化誘導率を算出した。

## 【0161】

上記の試験結果を、以下の表 4 に示した。表 4 において a) レチノイド活性の EC<sub>50</sub> は、試験化合物単独下における HL-60 の分化誘導において、最大分化誘導率の半分を与える濃度を示した。なお「不活性」とは、10 µM においても分化誘導能が認められていないことを示す。同 b) BA (生物活性) (%) とは、本試験中における全細胞数に対する最大分化誘導率を示す。同 c) SEC<sub>50</sub> とは、レチノイドシナジスト活性のことであり、レチノイド作動性物質として公知の Am80 を 3.3 × 10<sup>-10</sup> M 存在させた場合における試験化合物の HL-60 の分化誘導において最大分化誘導率の半分を与える濃度を示している。なお Am80 はこの濃度において単独に存在する場合の HL-60 の分化誘導率は、2 - 4 % であった。

## 【0162】

【表 4】

化合物	R <sup>7</sup>	R <sup>6</sup>	R <sup>3</sup>	X <sup>1</sup>	Y <sup>1</sup>	Y <sup>2</sup>	レチノイド活性		レチノイドシナジスト活性	
							EC <sub>50</sub> (nM) <sup>a)</sup>	BA(%) <sup>b)</sup>	SEC <sub>50</sub> (nM) <sup>c)</sup>	BA(%) <sup>b)</sup>
PA024							不活性 <sup>a)</sup>	—	3	80
1a(NEI-3IP)	<i>O-i</i> Pr	<i>i</i> Pr	Et	CH	N	CH	>10000	4	10	80
1b	<i>O-i</i> Pr	<i>i</i> Pr	Ms	CH	N	CH	>10000	44	900	63
1c	<i>O-i</i> Pr	<i>i</i> Pr	H	CH	N	CH	>10000	24	4500	63
2a	<i>O-n</i> Pr	<i>i</i> Pr	Et	CH	N	CH	>10000	4	23	74
2b	<i>O-n</i> Pr	<i>i</i> Pr	Ms	CH	N	CH	>10000	50	800	63
2c	<i>O-n</i> Pr	<i>i</i> Pr	H	CH	N	CH	>10000	50	4300	60
3a(NEI-3IB)	<i>O-i</i> Bn	<i>i</i> Pr	Et	CH	N	CH	>10000	—	22	81
4a(NEI-4IP)	<i>i</i> Pr	<i>O-i</i> Pr	Et	CH	N	CH	>10000	—	23	64
4c	<i>i</i> Pr	<i>O-i</i> Pr	H	CH	N	CH	>10000	24	>10000	29
5c	<i>i</i> Pr	<i>O-n</i> Pr	H	CH	N	CH	>10000	3	>10000	15
6a(PEI-3IP)	<i>O-i</i> Pr	<i>i</i> Pr	Et	CH	N	N	>10000	3	12	87

## 【0163】

以上の結果より、本発明の化合物は、既存の細胞分化誘導調節化合物である PA024 と比べて、HL-60 細胞について劣らないシナジスト活性 (Am80 分化誘導に対する促進作用) を示した。さらに、Am80 とともに作用させた場合のレチノイドシナジスト活性は、非常に効果が高いことが確認された。

## 【0164】

## (実験例 2) 活性評価法 2

核内受容体の多くは転写調節に関わる転写因子であるため、その転写活性を測定する手段としてレポーター遺伝子アッセイ (reporter gene assay) が行われる。COS-1 細胞や HeLa 細胞などの細胞に RXR 受容体タンパク発現プラスミド及びレポータープラスミドを導入し、過剰発現させる。そこに、RXR 作動性物質が受容体に結合すると、転写がリガンド依存的に起こり、その下流にある融合タンパク質 (fusion protein) と呼ばれるタンパク質が生成される。この融合タンパク質がレポータープラスミド上の結合部位と結合するとその転写が始まり、下流にあるルシフェラーゼの産生が始まる。このルシフェラーゼ活性を測ることにより、RXR 作動活性を測定した。

## 【0165】

増殖培地は、ダルベッコ変法イーグルMEM培地(DMEM)を用いた。まず、1LのMilli-Q水にDMEM粉末を9.5g溶解し、オートクレーブ(121、15分間)を行った後、室温に戻し、これに非働化したウシ胎児血清(FBS)を10%(v/v)となるように加え、さらにオートクレーブした10%NaHCO<sub>3</sub>を10mL添加し、その後L-グルタミン10mLをろ過滅菌後添加して調製した。

継代は、100mm培養シャーレで培養した細胞の培養上清を除き、トリプシン処理により細胞を回収し、4、1000rpm、3分間遠心分離後、増殖培地を加えて細胞を分散し、37、5%CO<sub>2</sub>存在下、100mm培養シャーレ(増殖培地15mL)で行った。

#### 【0166】

形質転換はEffectene™ Transfection Reagent(QIAGEN)を用いて行った。また、ルシフェラーゼ活性評価にはLuciferase Assay Systemを用いて行った。RARのポジティブコントロールにはAm80を用い、RXRのポジティブコントロールには9-cisレチノイン酸を用いた。これらは、DMSOで溶解したものをストック溶液とし、アッセイするプレートにおいて必ず計測した。またRARのインターナルコントロールとしてATRA(1μM)を、RXRのインターナルコントロールにはPA024(1μM)を用いた。

#### 【0167】

(方法)

(1日目)60mm培養シャーレに、増殖培地15mLとともにCOS-1細胞を50×10<sup>4</sup>cells播種し、一晚培養した。

(2日目)Effectene™ Transfection Reagentを用いたリポフェクション法により形質転換を行った。

(3日目)16~18時間後、培養上清を除き、トリプシン処理により細胞を回収し、4、1000rpm、3分間遠心分離後、増殖培地を加えて細胞を分散し、2.0×10<sup>4</sup>cells/wellとなるように96穴のホワイトプレートに撒いた。その後、DMSO濃度が1%以下になるように各化合物を加える。

(4日目)24時間後、上清25μLをSEAP測定に用い、残りの細胞液はルシフェラーゼ活性測定に用いた。

#### 【0168】

上記の試験結果のうち、RXRに関する結果を、以下の表5に示した。表5において、a)EC<sub>50</sub>は、最大転写活性化能の半分を与える濃度を示した。同b)BA(生物活性)(%)とは、PA024(1μM)を100%とした時の、相対的な最大転写活性化能を示す。同c)LGD1069は非特許文献17より参照した。

#### 【0169】

(結果)

#### 【表5】

Compd.	OR <sup>7</sup>	Y <sup>2</sup>	RXRα		RXRβ		RXRγ		CLogP
			EC <sub>50</sub> (nM)	E <sub>max</sub> (%)	EC <sub>50</sub> (nM)	E <sub>max</sub> (%)	EC <sub>50</sub> (nM)	E <sub>max</sub> (%)	
NEt-3IP (1a)	3'-Oi-Pr	CH	27	130	35	110	>380	>88	5.61
NEt-3IB (3a)	3'-Oi-Bu	CH	0.77	110	18	140	3.0	100	6.23
NEt-4IP (4a)	4'-Oi-Pr	CH	>660	>110	>1300	>80	>350	>81	5.61
PEt-3IP (6a)	3'-Oi-Pr	N	6.0	110	18	100	>58	105	4.89
PEt-3IB (7a)	3'-Oi-Bu	N	2.9	110	7.3	140	4.9	105	5.50
PA024	-	-	3.0	100	24	100	11	100	7.23
LGD1069	-	-	3.3	100	4.3	110	2.8	100	8.23

EC<sub>50</sub>は容量・反応曲線から決定した。RXR活性はPA024(1μM)によって規格化した。

#### 【0170】

以上の結果より、本発明の化合物は、既存のRXR作動性物質であるLGD1069(別名bex

10

20

30

40

50

arotene) より優れた転写調節活性 (即ち、RXRサブタイプを介したレポータータンパク発現) を示した。さらに、化合物 1 a (NEt-3IP) について、RXR / に対する選択性は、RXR に対して 10 倍以上認められた (RXR / デュアルアゴニスト)。

【0171】

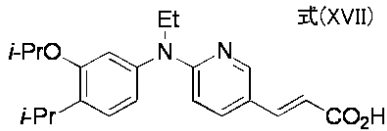
(実験例 3) 活性評価法 3 : ヒストン脱アセチル化酵素 (HDAC) 阻害活性

(方法)

式XVII及びXVIIIで表される化合物について、Cayman社製HDAC Activity/Inhibitor Screening Assay Kitを用いて、そのプロトコールに従いHDAC阻害活性評価を行った。

【化17】

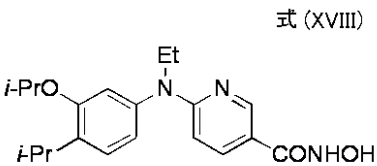
10



【0172】

【化18】

20



【0173】

(結果)

化合物XVIIのHDAC阻害活性は、100 μMで、活性阻害率78%であった。また、化合物XVIIIのHDAC阻害活性のIC50は、2.5 μMであった。なお、本化合物のRXR活性は、図8に示すとおりであった。

【0174】

(実験例 4) 抗炎症作用 (カラゲニン浮腫試験)

抗炎症試験法には、ラットを用いたカラゲニン浮腫試験を用いた。ラット一群 5 匹に対し、10 mg / kg の化合物 1 a (NEt-3IP) を経口投与し、その 3 時間後に浮腫を発生させる物質である 1%カラゲニン溶液を後肢足蹠に皮下投与した (0.1 mL / 匹)。その後、1、2、3、4 時間後に後肢足蹠の浮腫の厚さを測定した。その結果、図 9 に示すように、化合物 1 a (NEt-3IP) を投与することでカラゲニンによる浮腫の発生が抑制されることが分かった。カラゲニン投与 3 時間後の浮腫に対する抑制率は、27%であった。

30

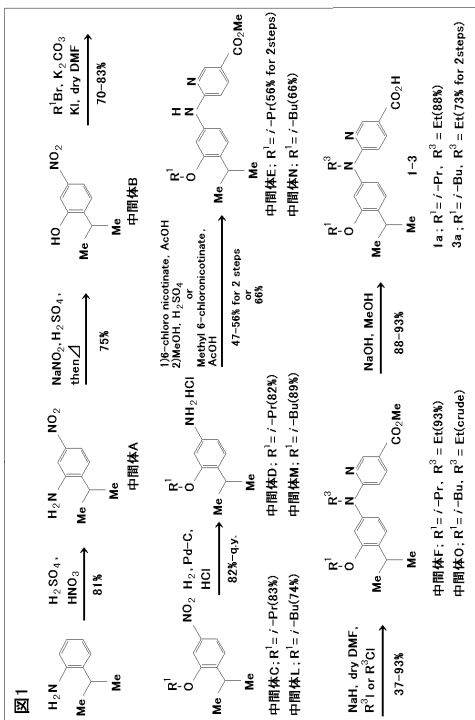
【産業上の利用可能性】

【0175】

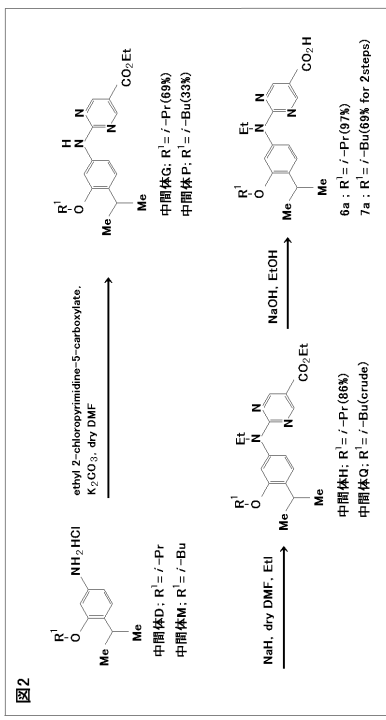
以上詳述したように、本化合物は、核内受容体の一つであるレチノイドX受容体 (RXR) に結合し、その作用を発揮する。本発明の化合物は、既存RXRリガンドに比べ大きく脂溶性を軽減したにもかかわらず、優れたRXR作動性さらにそれを通じたレチノイド分化誘導能の増強作用が確認された。また、RXR に比べてRXR に対して選択性の認められる化合物も見出した。RXRは種々の核内受容体とヘテロ二量体を形成し、DNAの転写調節に関与することから、レチノイン酸受容体 (RAR) やビタミンD受容体 (VDR)、糖尿病・抗肥満治療薬開発のターゲットとして注目されているPPARといった核内受容体に対しシナジスト的もしくは拮抗的な作用が発揮される。また本発明の化合物は、抗がん作用、糖尿病治療薬、育毛剤、抗炎症剤またはこのような作用を有する薬剤の作用増強剤としての作用が期待できるため、このような医薬として利用することができる。また、生化学試験用試薬としても利用することができる。

40

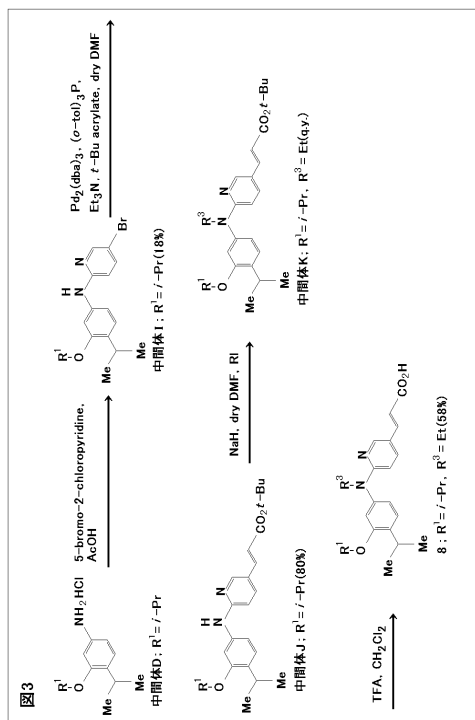
【 図 1 】



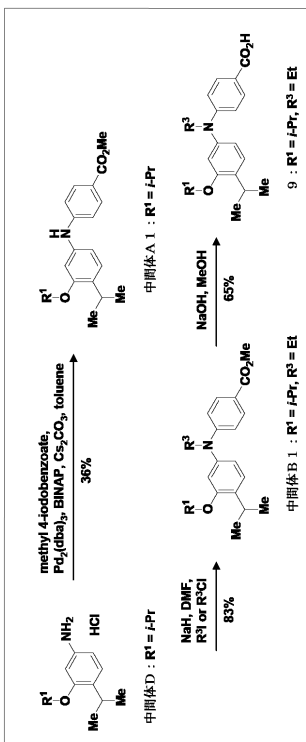
【 図 2 】



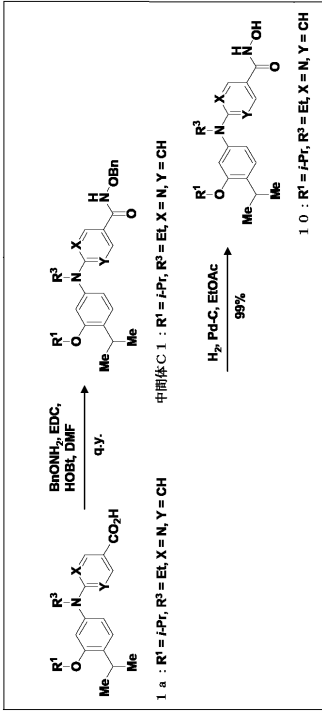
【 図 3 】



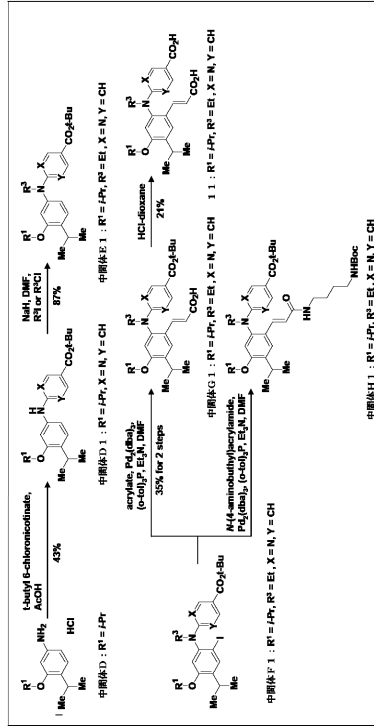
【 図 4 】



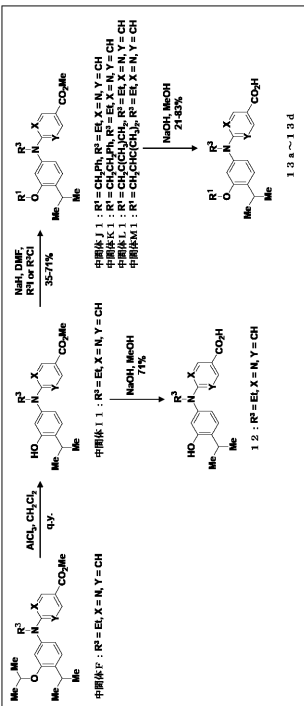
【 図 5 】



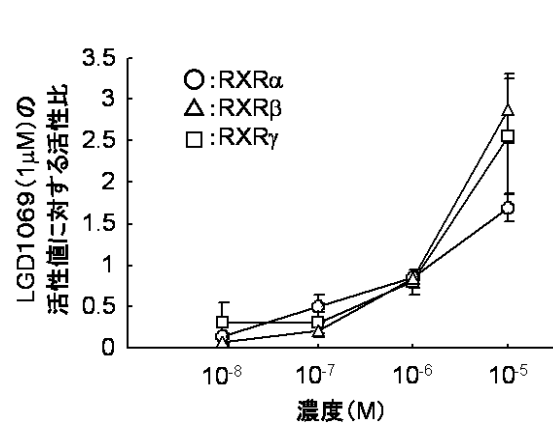
【 図 6 】



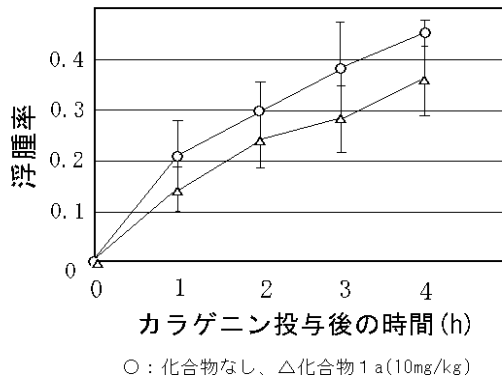
【 図 7 】



【 図 8 】



【 図 9 】



## 【 国際調査報告 】

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2008/053240

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER C07C229/60(2006.01)i, A61K31/196(2006.01)i, A61K31/44(2006.01)i, A61K31/505(2006.01)i, A61K45/00(2006.01)i, A61P3/02(2006.01)i, A61P17/00(2006.01)i, A61P19/08(2006.01)i, A61P29/00(2006.01)i, According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC		
B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) C07C229/60, A61K31/196, A61K31/44, A61K31/505, A61K45/00, A61P3/02, A61P17/00, A61P19/08, A61P29/00, A61P35/00, A61P35/04, A61P37/08, A61P43/00, C07C311/08, C07D213/74, C07D213/80, C07D239/42  Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Jitsuyo Shinan Koho 1922-1996 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-2008 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-2008 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-2008  Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) CAplus (STN), REGISTRY (STN)		
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	JP 2000-159751 A (Torii Pharmaceutical Co., Ltd.), 13 June, 2000 (13.06.00), Claims 1, 3, 8; Par. Nos. [0099] to [0104]; examples 33 to 36 (Family: none)	1, 8, 13 2-7, 9-12
X A	JP 2004-250400 A (Shizuoka Caffein Co., Ltd.), 09 September, 2004 (09.09.04), Claims 1, 3 to 5; Par. Nos. [0058] to [0062]; examples 30 to 32 (Family: none)	1, 8, 13 2-7, 9-12
<input checked="" type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C. <input type="checkbox"/> See patent family annex.		
* 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 application or patent but published on or after the international filing date "L" 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 "T" later document published 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 of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family		
Date of the actual completion of the international search 08 April, 2008 (08.04.08)		Date of mailing of the international search report 22 April, 2008 (22.04.08)
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer
Facsimile No.		Telephone No.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2008/053240

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	JP 2006-504656 A (Memory Pharmaceuticals Corp.), 09 February, 2006 (09.02.06), Claims 1 to 7, 19, 20, 50, 51, 65, 66, 80, 81, 95, 96, 110, 111, 113; Par. Nos. [0099], [0112]; examples 6, 7, 10 to 13, 14D, 15B, 27, 44, 45 & US 2005/0119225 A1 & EP 1539697 A & WO 2004/009552 A1 & CA 2492907 A & BR 312999 A & HR 20050083 A & NO 20050870 A & NZ 537724 A & IL 166163 D & CN 1688545 A	1, 8, 9, 13 2-7, 10-12
X A	JP 2006-508987 A (Memory Pharmaceuticals Corp.), 16 March, 2006 (16.03.06), Claims 1 to 3, 5, 7 to 14, 18, 19, 66 to 69, 81; Par. Nos. [0092], [0106]; examples 3, 5, 6 & US 2004/0152902 A1 & US 2006/0211865 A1 & EP 1569908 A & WO 2004/046113 A2 & BR 315705 A & CA 2506297 A & NO 20052976 A & KR 10-2005-0075430 A & CN 1714081 A	1, 8, 9, 13 2-7, 10-12
X A	HAO-YANG WANG et al., Mass Spectrometric Studies of the Gas Phase Retro-Michael Type Fragmentation Reactions of 2-Hydroxybenzyl- N-Pyrimidinylamine Derivatives, Journal of the American Society for Mass Spectrometry, 2005, Vol.16, p.1561-1573	1 2-13
X A	HAO-YANG WANG et al., Interesting Acid-Catalyzed O-N-Type Smiles Rearrangement Reactions of 2-Pyrimidinyloxy-N-Arylbenzylamine Derivatives, Synlett, 2005, No.8, p.1239-1242	1 2-13



**INTERNATIONAL SEARCH REPORT**

International application No.

PCT/JP2008/053240

Continuation of A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

(International Patent Classification (IPC))

A61P35/00(2006.01)i, A61P35/04(2006.01)i, A61P37/08(2006.01)i,  
A61P43/00(2006.01)i, C07C311/08(2006.01)i, C07D213/74(2006.01)i,  
C07D213/80(2006.01)i, C07D239/42(2006.01)i

(According to International Patent Classification (IPC) or to both national  
classification and IPC)

国際調査報告		国際出願番号 PCT/JP2008/053240									
A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC)) Int.Cl. 特別ページ参照											
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.Cl. C07C229/60, A61K31/196, A61K31/44, A61K31/505, A61K45/00, A61P3/02, A61P17/00, A61P19/08, A61P29/00, A61P35/00, A61P35/04, A61P37/08, A61P43/00, C07C311/08, C07D213/74, C07D213/80, C07D239/42											
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 <table border="0"> <tr> <td>日本国実用新案公報</td> <td>1922-1996年</td> </tr> <tr> <td>日本国公開実用新案公報</td> <td>1971-2008年</td> </tr> <tr> <td>日本国実用新案登録公報</td> <td>1996-2008年</td> </tr> <tr> <td>日本国登録実用新案公報</td> <td>1994-2008年</td> </tr> </table>				日本国実用新案公報	1922-1996年	日本国公開実用新案公報	1971-2008年	日本国実用新案登録公報	1996-2008年	日本国登録実用新案公報	1994-2008年
日本国実用新案公報	1922-1996年										
日本国公開実用新案公報	1971-2008年										
日本国実用新案登録公報	1996-2008年										
日本国登録実用新案公報	1994-2008年										
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)											
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									
X A	JP 2000-159751 A (鳥居薬品株式会社) 2000.06.13, 【請求項1】、 【請求項3】、【請求項8】、【0099】 - 【0104】、実施例33 - 36 (ファミリーなし)	1, 8, 13 2-7, 9-12									
X A	JP 2004-250400 A (株式会社静岡カフエイン工業所) 2004.09.09, 【請求項1】、【請求項3】 - 【請求項5】、【0058】 - 【006 2】、実施例30-32 (ファミリーなし)	1, 8, 13 2-7, 9-12									
<input checked="" type="checkbox"/> C欄の続きにも文献が列挙されている。 <input type="checkbox"/> 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		の日の後に公表された文献									
「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		「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であっ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									
「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの		「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									
「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)		「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									
「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献		「&」同一パテントファミリー文献									
「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願											
国際調査を完了した日 08.04.2008		国際調査報告の発送日 22.04.2008									
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号		特許庁審査官 (権限のある職員) 野口 勝彦	4H 3967								
		電話番号 03-3581-1101 内線 3443									

国際調査報告		国際出願番号 PCT/J P 2 0 0 8 / 0 5 3 2 4 0
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
X A	JP 2006-504656 A (メモリー・ファーマシューティカルズ・コーポレーション) 2006.02.09, 【請求項1】 - 【請求項7】、【請求項19】、【請求項20】、【請求項50】、【請求項51】、【請求項65】、【請求項66】、【請求項80】、【請求項81】、【請求項95】、【請求項96】、【請求項110】、【請求項111】、【請求項113】、【0099】、【0112】、実施例6, 7, 10-13, 14D, 15B, 27, 44, 45 & US 2005/0119225 A1 & EP 1539697 A & WO 2004/009552 A1 & CA 2492907 A & BR 312999 A & HR 20050083 A & NO 20050870 A & NZ 537724 A & IL 166163 D & CN 1688545 A	1, 8, 9, 13 2-7, 10-12
X A	JP 2006-508987 A (メモリー・ファーマシューティカルズ・コーポレーション) 2006.03.16, 【請求項1】 - 【請求項3】、【請求項5】、【請求項7】 - 【請求項14】、【請求項18】、【請求項19】、【請求項66】 - 【請求項69】、【請求項81】、【0092】、【0106】、実施例3, 5, 6 & US 2004/0152902 A1 & US 2006/0211865 A1 & EP 1569908 A & WO 2004/046113 A2 & BR 315705 A & CA 2506297 A & NO 20052976 A & KR 10-2005-0075430 A & CN 1714081 A	1, 8, 9, 13 2-7, 10-12
X A	HAO-YANG WANG et al., Mass Spectrometric Studies of the Gas Phase Retro-Michael Type Fragmentation Reactions of 2-Hydroxybenzyl-N-Pyrimidinylamine Derivatives, Journal of the American Society for Mass Spectrometry, 2005, Vol.16, p.1561-1573	1 2-13
X A	HAO-YANG WANG et al., Interesting Acid-Catalyzed O-N-Type Smiles Rearrangement Reactions of 2-Pyrimidinyl-N-Arylbenzylamine Derivatives, Synlett, 2005, No.8, p.1239-1242	1 2-13

国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP2008/053240

## 発明の属する分野の分類

C07C229/60(2006.01)i, A61K31/196(2006.01)i, A61K31/44(2006.01)i,  
A61K31/505(2006.01)i, A61K45/00(2006.01)i, A61P3/02(2006.01)i, A61P17/00(2006.01)i,  
A61P19/08(2006.01)i, A61P29/00(2006.01)i, A61P35/00(2006.01)i, A61P35/04(2006.01)i,  
A61P37/08(2006.01)i, A61P43/00(2006.01)i, C07C311/08(2006.01)i,  
C07D213/74(2006.01)i, C07D213/80(2006.01)i, C07D239/42(2006.01)i

## フロントページの続き

(51) Int.Cl.		F I	テーマコード(参考)
C 0 7 D 213/80	(2006.01)	C 0 7 D 213/80	
C 0 7 D 213/74	(2006.01)	C 0 7 D 213/74	
C 0 7 D 239/42	(2006.01)	C 0 7 D 239/42	Z
A 6 1 P 43/00	(2006.01)	A 6 1 P 43/00	1 1 1
A 6 1 K 45/00	(2006.01)	A 6 1 K 45/00	
A 6 1 P 35/00	(2006.01)	A 6 1 P 35/00	
A 6 1 P 3/02	(2006.01)	A 6 1 P 3/02	1 0 2
A 6 1 P 17/00	(2006.01)	A 6 1 P 17/00	
A 6 1 P 29/00	(2006.01)	A 6 1 P 29/00	1 0 1
A 6 1 P 37/08	(2006.01)	A 6 1 P 37/08	
A 6 1 P 19/08	(2006.01)	A 6 1 P 19/08	
A 6 1 P 35/04	(2006.01)	A 6 1 P 35/04	
		A 6 1 P 43/00	1 0 5

(81) 指定国 AP(BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), EA(AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), EP(AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, LV, MC, MT, NL, NO, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OA(BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG), AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BH, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KM, KN, KP, KR, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RS, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, SV, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW

- (72) 発明者 佐々木 健二  
岡山県岡山市北区津島中一丁目 1 番 1 号 国立大学法人岡山大学大学院医歯薬学総合研究科内
- (72) 発明者 高松 佳代  
岡山県岡山市北区津島中一丁目 1 番 1 号 国立大学法人岡山大学大学院医歯薬学総合研究科内
- (72) 発明者 高野 敦史  
岡山県岡山市北区津島中一丁目 1 番 1 号 国立大学法人岡山大学大学院医歯薬学総合研究科内
- (72) 発明者 薬師寺 信匡  
岡山県岡山市北区津島中一丁目 1 番 1 号 国立大学法人岡山大学大学院医歯薬学総合研究科内
- (72) 発明者 師橋 一徳  
岡山県岡山市北区津島中一丁目 1 番 1 号 国立大学法人岡山大学大学院医歯薬学総合研究科内
- (72) 発明者 森下 健一  
岡山県岡山市北区津島中一丁目 1 番 1 号 国立大学法人岡山大学大学院医歯薬学総合研究科内

F ターム(参考) 4C055 AA01 BA02 BA52 BB04 BB08 CA02 CA06 CA33 CA57 CA58  
CB15 DA01 FA01 FA32  
4C084 AA19 MA02 NA05 ZB111 ZB211 ZB261 ZC411 ZC751  
4C086 AA01 AA02 AA03 BC17 BC42 MA01 MA02 MA04 NA14 ZA89  
ZA96 ZB11 ZB13 ZB15 ZB21 ZB26 ZC23 ZC41  
4C206 AA01 AA02 AA03 FA32 MA01 MA02 MA04 NA14 ZA89 ZA96  
ZB11 ZB13 ZB15 ZB21 ZC23 ZC41  
4H006 AA01 AA03 AB20 BP30 BS30 BU46

## 【要約の続き】

れる。Zは、直接、若しくはアルキル基、アルケニル基、アルキニル基を介したカルボン酸、カルボン酸エステル、又はヒドロキサム酸から選択される。) )

(注) この公表は、国際事務局(WIPO)により国際公開された公報を基に作成したものである。なおこの公表に

係る日本語特許出願（日本語実用新案登録出願）の国際公開の効果は、特許法第184条の10第1項(実用新案法第48条の13第2項)により生ずるものであり、本掲載とは関係ありません。