

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公表特許公報(A)

(11) 特許出願公表番号

特表2012-521362

(P2012-521362A)

(43) 公表日 平成24年9月13日(2012.9.13)

(51) Int. Cl.	F I	テーマコード (参考)
C07D 215/56 (2006.01)	C07D 215/56 CSP	4C031
C07D 307/83 (2006.01)	C07D 307/83	4C037
A61K 31/47 (2006.01)	A61K 31/47	4C086
A61P 11/00 (2006.01)	A61P 11/00	4H006
A61P 11/06 (2006.01)	A61P 11/06	4H039

審査請求 未請求 予備審査請求 未請求 (全 134 頁) 最終頁に続く

(21) 出願番号 特願2012-501023 (P2012-501023)
 (86) (22) 出願日 平成22年3月19日 (2010. 3. 19)
 (85) 翻訳文提出日 平成23年11月14日 (2011. 11. 14)
 (86) 国際出願番号 PCT/US2010/028069
 (87) 国際公開番号 W02010/108162
 (87) 国際公開日 平成22年9月23日 (2010. 9. 23)
 (31) 優先権主張番号 61/162, 148
 (32) 優先日 平成21年3月20日 (2009. 3. 20)
 (33) 優先権主張国 米国 (US)
 (31) 優先権主張番号 61/246, 303
 (32) 優先日 平成21年9月28日 (2009. 9. 28)
 (33) 優先権主張国 米国 (US)
 (31) 優先権主張番号 61/248, 565
 (32) 優先日 平成21年10月5日 (2009. 10. 5)
 (33) 優先権主張国 米国 (US)

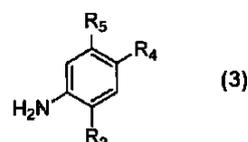
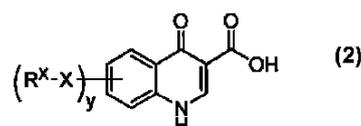
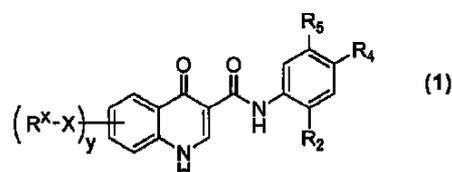
(71) 出願人 598032106
 バーテックス ファーマシューティカルズ
 インコーポレイテッド
 VERTEX PHARMACEUTICALS INCORPORATED
 アメリカ合衆国 マサチューセッツ O2
 139-4242, ケンブリッジ, ウ
 ェーバリー ストリート 130
 130 Waverly Street,
 Cambridge, Massachu
 setts 02139-4242, U
 . S. A.
 (74) 代理人 100078282
 弁理士 山本 秀策

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 囊胞性線維症膜コンダクタンス制御因子のモジュレーターを作製する方法

(57) 【要約】

本発明は、式1の化合物を調製する方法を提供し、この方法は、カップリング剤の存在下で式2のカルボン酸を式3のアニンとカップリングさせるステップを含む。さらに別の態様では、本発明は、本明細書に記載のいずれかの方法により生成された化合物を提供する。さらなる態様では、本発明は、本明細書に記載のいずれかの方法により生成された化合物を含む医薬組成物を提供する。さらに他の態様では、本発明は、生物学的試料においてCFTR活性をモジュレートする方法を提供し、この方法は、前記生物学的試料を本明細書に記載のいずれかの方法により生成された化合物と接触させるステップを含む。

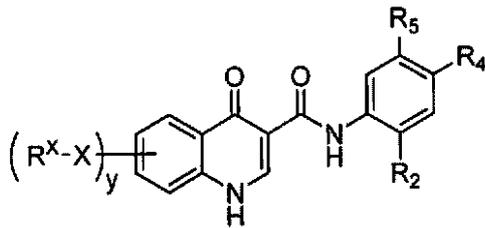


【特許請求の範囲】

【請求項 1】

式 1 の化合物を調製する方法であって、

【化 1 3 5】

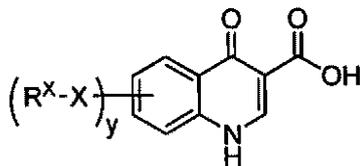


式 1

10

2 - クロロ - 1 , 3 - ジメチル - 2 - イミダゾリウムテトラフルオロボレート、HBTU、HCTU、2 - クロロ - 4 , 6 - ジメトキシ - 1 , 3 , 5 - トリアジン、HATU、HOBT / EDC および T3P (登録商標) からなる群から選択されるカップリング剤の存在下で、式 2 のカルボン酸を

【化 1 3 6】

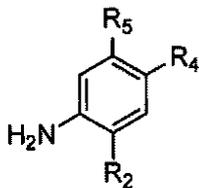


式 2

20

式 3 のアニリンと

【化 1 3 7】



式 3

30

カップリングさせるステップを含む方法

[式中、

R₂ および R₄ はそれぞれ独立に、水素、CN、CF₃、ハロ、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリアルまたは C₃ - 7 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリアルまたは複素環式は、O、SまたはNから選択される3個までのヘテロ原子を有し、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリアルまたは C₃ - 7 複素環式はそれぞれ独立に、および場合によって、-OR'、-CF₃、-OCF₃、SR'、S(O)R'、SO₂R'、-SCF₃、ハロ、CN、-COOR'、-COR-、-O(CH₂)₂N(R')(R')、-O(CH₂)N(R')(R')、-CON(R')(R')、-(CH₂)₂OR'、-(CH₂)OR'、CH₂CN、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、-N(R')(R')、-NR'C(O)OR'、-NR'C(O)R'、-(CH₂)₂N(R')(R')または-(CH₂)N(R')(R')から選択される3個までの置換基で置換されており；

40

R₅ はそれぞれ独立に、水素、-OH、NH₂、CN、CHF₂、NHR'、N(R')

50

)₂、-NHC(O)R'、NHC(O)OR'、NH₂SO₂R'、-OR'、OC(O)OR'、OC(O)NHR'、OC(O)NR'₂、CH₂OH、CH₂N(R')₂、C(O)OR'、SO₂NHR'、SO₂N(R')₂またはCH₂NHC(O)OR'から選択されるか、または

R₄およびR₅は一緒になって、N、OまたはSから選択される0~3個のヘテロ原子を含有する5~7員の環を形成しており、ここで、前記環は、3個までのR₃置換基で場合によって置換されており；

Xはそれぞれ独立に、結合であるか、または場合によって置換されているC₁~₆アルキリデン鎖であり、ここで、Xの2個までのメチレン単位は、場合によって、および独立に、-CO-、-CS-、-COCO-、-CONR'-、-CONR'NR'-、-CO₂-、-OCO-、-NR'CO₂-、-O-、-NR'CONR'-、-OCONR'-、-NR'NR'-、-NR'NR'CO-、-NR'CO-、-S-、-SO-、-SO₂-、-NR'-、-SO₂NR'-、NR'SO₂-または-NR'SO₂NR'-により置き換えられており；

R^xはそれぞれ独立に、R'、ハロ、NO₂、CN、CF₃またはOCF₃であり；

yは0~4の整数であり；

R'はそれぞれ独立に、水素か、またはC₁~₈脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される0~3個のヘテロ原子を有する3~8員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される0~5個のヘテロ原子を有する8~12員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または2個のR'の出現は、それらが結合している原子(複数可)と一緒に、N、OまたはSから独立に選択される0~4個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている3~12員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成しており；

R₃はそれぞれ独立に、-C₁~₃アルキル、C₁~₃ペルハロアルキル、-O(C₁~₃アルキル)、-CF₃、-OCF₃、-SCF₃、-F、-Cl、-Brまたは-COOR'、-COR'、-O(CH₂)₂N(R')(R')、-O(CH₂)N(R')(R')、-CON(R')(R')、-(CH₂)₂OR'、-(CH₂)OR'、場合によって置換されている単環式もしくは二環式芳香環、場合によって置換されているアリールスルホン、場合によって置換されている5員のヘテロアリール環、-N(R')(R')、-(CH₂)₂N(R')(R')または-(CH₂)N(R')(R')である]。

【請求項2】

R₅が独立に、-OC(O)OR'、-OC(O)NHR'または-OC(O)N(R')₂であり、ここで、R'は水素ではない、請求項1に記載の方法。

【請求項3】

前記-OC(O)OR'、-OC(O)NHR'または-OC(O)N(R')₂を切断して、-OHを形成するステップをさらに含む、請求項2に記載の方法。

【請求項4】

前記切断を、NaOH、KOHまたはナトリウムメトキシドの存在下で式1の化合物をアルコール溶媒で処理することによって行う、請求項3に記載の方法。

【請求項5】

前記アルコール溶媒がメタノールである、請求項4に記載の方法。

【請求項6】

R₄またはR₂のうちの少なくとも1個が独立に、-COOR'または-CON(R')₂で置換されているC₁~₆直鎖または分枝アルキルであり、ここで、R'は水素ではない、請求項1に記載の方法。

【請求項7】

-COOR'または-CON(R')₂をそれぞれ加水分解して、-COOHを形成するステップをさらに含む、請求項6に記載の方法。

10

20

30

40

50

- 【請求項 8】
前記加水分解を、NaOH、KOHまたはナトリウムメトキシドの存在下で式 1 の化合物をアルコール溶媒で処理することによって行う、請求項 7 に記載の方法。
- 【請求項 9】
前記アルコール溶媒がメタノールである、請求項 8 に記載の方法。
- 【請求項 10】
R₅ が独立に、-OC(O)OR'、-OC(O)NHR' または -OC(O)N(R')₂ であり、ここで、R' は水素ではない、請求項 6 に記載の方法。
- 【請求項 11】
前記 -OC(O)OR'、-OC(O)NHR' または -OC(O)N(R')₂ を切断して、-OH を形成するステップをさらに含む、請求項 10 に記載の方法。 10
- 【請求項 12】
前記切断を、NaOH、KOH またはナトリウムメトキシドの存在下で式 1 の化合物をアルコール溶媒で処理することによって行う、請求項 11 に記載の方法。
- 【請求項 13】
前記アルコール溶媒がメタノールである、請求項 12 に記載の方法。
- 【請求項 14】
前記カップリングを、塩基の存在下で行う、請求項 1 から 13 のいずれかに記載の方法。
- 【請求項 15】 20
前記塩基が、K₂CO₃、Et₃N、NMM、ピリジンまたはDIEAである、請求項 14 に記載の方法。
- 【請求項 16】
前記カップリングを溶媒の存在下で行う、請求項 1 から 15 のいずれかに記載の方法。
- 【請求項 17】
前記溶媒がアセトニトリルである、請求項 16 に記載の方法。
- 【請求項 18】
前記溶媒がDMFである、請求項 16 に記載の方法。
- 【請求項 19】 30
前記溶媒が 2 - メチルテトラヒドロフランである、請求項 16 に記載の方法。
- 【請求項 20】
前記カップリングを、約 10 から 78 の間に維持されている反応温度で行う、請求項 1 から 19 のいずれかに記載の方法。
- 【請求項 21】
前記カップリングを、約 20 から 30 の間に維持されている反応温度で行う、請求項 20 に記載の方法。
- 【請求項 22】
前記カップリングを、約 40 から 50 の間に維持されている反応温度で行う、請求項 20 に記載の方法。
- 【請求項 23】 40
前記カップリングを、約 42 から 53 の間に維持されている反応温度で行う、請求項 20 に記載の方法。
- 【請求項 24】
前記カップリング反応を少なくとも 2 時間攪拌する、請求項 1 から 23 のいずれかに記載の方法。
- 【請求項 25】
前記カップリング反応を少なくとも 70 時間攪拌する、請求項 24 に記載の方法。
- 【請求項 26】
前記カップリング反応を少なくとも 3 日間攪拌する、請求項 24 に記載の方法。
- 【請求項 27】 50

y が 0 である、請求項 1 から 26 のいずれかに記載の方法。

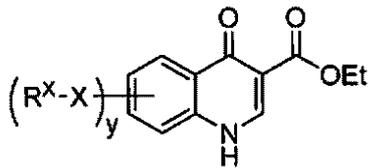
【請求項 28】

R₂ が tert - ブチルである、請求項 1 から 27 のいずれかに記載の方法。

【請求項 29】

式 4 の化合物を

【化 138】



式 4

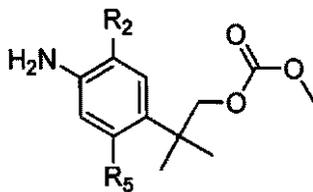
10

水性の酸と接触させて、式 2 の化合物を生成するステップをさらに含む、請求項 1 から 28 のいずれかに記載の方法。

【請求項 30】

前記式 3 の化合物が式 40 の化合物

【化 139】



式 40

20

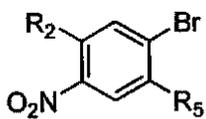
である、請求項 1 から 29 のいずれかに記載の方法。

【請求項 31】

式 41 の化合物を

【化 140】

30

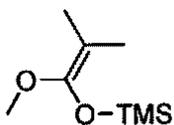


式 41

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTDA) と

【化 141】

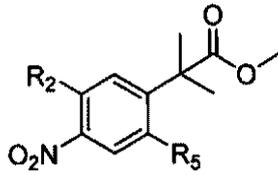
40



MTDA

接触させて、式 42 の化合物を

【化 1 4 2】



式 42

生成するステップをさらに含む、請求項 30 に記載の方法。

【請求項 3 2】

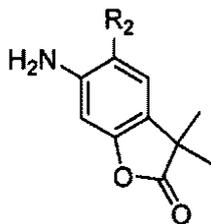
10

式 42 の化合物を還元して、式 40 の化合物を生成するステップをさらに含む、請求項 31 に記載の方法。

【請求項 3 3】

前記式 3 の化合物が式 43 の化合物

【化 1 4 3】



式 43

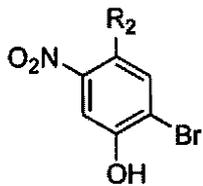
20

である、請求項 1 から 29 のいずれかに記載の方法。

【請求項 3 4】

式 44 の化合物を

【化 1 4 4】

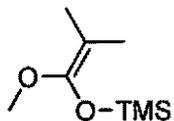


式 44

30

メルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTDA) と

【化 1 4 5】



MTDA

40

接触させて、式 45 の化合物を

【化 1 4 6】



式 45

生成するステップをさらに含む、請求項 3 3 に記載の方法。

10

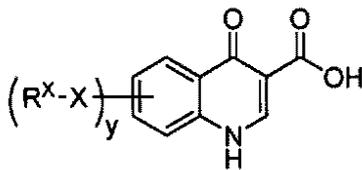
【請求項 3 5】

式 4 5 の化合物を還元して、式 4 3 の化合物を生成するステップをさらに含む、請求項 3 4 に記載の方法。

【請求項 3 6】

式 2 の化合物を調製する方法であって、

【化 1 4 7】

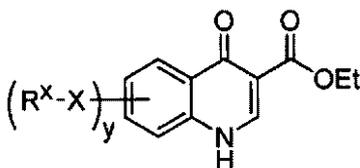


式 2

20

式 4 の化合物を

【化 1 4 8】



式 4

30

水性の酸と接触させるステップを含む方法

[式中、

X はそれぞれ独立に、結合であるか、または場合によって置換されている C₁ - 6 アルキリデン鎖であり、ここで、X の 2 個までのメチレン単位は、場合によって、および独立に、-CO-、-CS-、-COCO-、-CONR'-、-CONR'NR'-、-CO₂-、-OCO-、-NR'CO₂-、-O-、-NR'CONR'-、-OCONR'-、-NR'NR'-、-NR'NR'CO-、-NR'CO-、-S-、-SO-、-SO₂-、-NR'-、-SO₂NR'-、NR'SO₂-または-NR'SO₂NR'-により置き換えられており；

40

R^x はそれぞれ独立に、R'、ハロ、NO₂、CN、CF₃またはOCF₃であり；

y は 0 ~ 4 の整数であり；

R' はそれぞれ独立に、水素か、または C₁ - 8 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 3 個のヘテロ原子を有する 3 ~ 8 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 5 個のヘテロ原子を有する 8 ~ 12 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または 2 個の R' の出現は、それらが結合している原子（複数可）と一緒にあって、N、O または S から独立に選択される

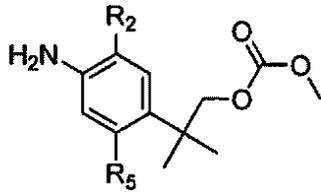
50

0 ~ 4 個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている 3 ~ 12 員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している]。

【請求項 37】

下式の式 40 の化合物を調製する方法であって、

【化 149】

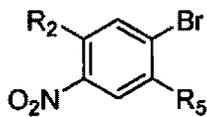


式 40

10

式 41 の化合物を

【化 150】

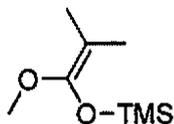


式 41

20

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTDA)

【化 151】

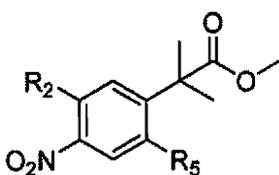


MTDA

と接触させて、式 42 の化合物を

30

【化 152】



式 42

生成するステップを含む方法

40

[式中、

R₂ はそれぞれ独立に、水素、CN、CF₃、ハロ、C₁ ~ 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、C₅ ~ 10 ヘテロアリアルまたは C₃ ~ 7 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリアルまたは複素環式は、O、S または N から選択される 3 個までのヘテロ原子を有し、C₁ ~ 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、C₅ ~ 10 ヘテロアリアルまたは C₃ ~ 7 複素環式はそれぞれ独立に、および場合によって、-OR'、-CF₃、-OCF₃、SR'、S(O)R'、SO₂R'、-SCF₃、ハロ、CN、-COOR'、-COR-、-O(CH₂)₂N(R')(R')、-O(CH₂)N(R')(R')、-CON(R')(R')、-(CH₂)₂OR'、-(CH₂)OR'、CH₂CN、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、-N(R')(R')、-NR'C(O)OR'、-NR'C(

50

O) R'、 $-(CH_2)_2N(R')(R')$ または $-(CH_2)N(R')(R')$ から選択される3個までの置換基で置換されており；

R₅はそれぞれ独立に、水素、 $-OH$ 、 NH_2 、 CN 、 CHF_2 、 NHR' 、 $N(R')$ ₂、 $-NHC(O)R'$ 、 $NHC(O)OR'$ 、 $NHSO_2R'$ 、 $-OR'$ 、 $OC(O)OR'$ 、 $OC(O)NHR'$ 、 $OC(O)NR'_2$ 、 CH_2OH 、 $CH_2N(R')_2$ 、 $C(O)OR'$ 、 SO_2NHR' 、 $SO_2N(R')_2$ または $CH_2NHC(O)OR'$ から選択され；

R'はそれぞれ独立に、水素か、またはC₁~₈脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される0~3個のヘテロ原子を有する3~8員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される0~5個のヘテロ原子を有する8~12員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または2個のR'の出現は、それらが結合している原子(複数可)と一緒に、N、OまたはSから独立に選択される0~4個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている3~12員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している]。

10

【請求項38】

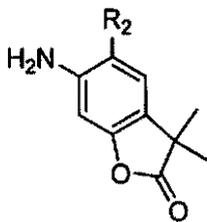
式42の化合物を還元して、式40の化合物を生成するステップをさらに含む、請求項37に記載の方法。

【請求項39】

下式の式43の化合物を調製する方法であって、

20

【化153】

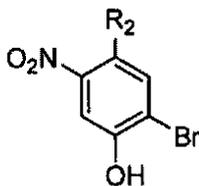


式 43

30

式44を有する化合物を

【化154】

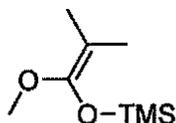


式 44

40

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール(MTDA)

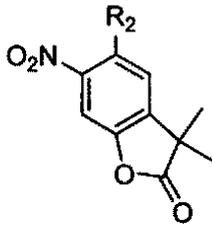
【化155】



MTDA

と接触させて、式45の化合物を

【化 1 5 6】



式 45

生成するステップを含む方法

10

[式中、

R₂ はそれぞれ独立に、水素、CN、CF₃、ハロ、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリアルまたは C₃ - 7 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリアルまたは複素環式は、O、S または N から選択される 3 個までのヘテロ原子を有し、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリアルまたは C₃ - 7 複素環式はそれぞれ独立に、および場合によって、-OR'、-CF₃、-OCF₃、SR'、S(O)R'、SO₂R'、-SCF₃、ハロ、CN、-COOR'、-COR-、-O(CH₂)₂N(R')(R')、-O(CH₂)N(R')(R')、-CON(R')(R')、-(CH₂)₂OR'、-(CH₂)OR'、CH₂CN、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、-N(R')(R')、-NR'C(O)OR'、-NR'C(O)R'、-(CH₂)₂N(R')(R') または -(CH₂)N(R')(R') から選択される 3 個までの置換基で置換されており；

20

R' はそれぞれ独立に、水素か、または C₁ - 8 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 3 個のヘテロ原子を有する 3 ~ 8 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 5 個のヘテロ原子を有する 8 ~ 12 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または 2 個の R' の出現は、それらが結合している原子（複数可）と一緒にあって、N、O または S から独立に選択される 0 ~ 4 個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている 3 ~ 12 員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している]。

30

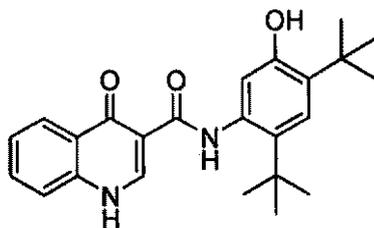
【請求項 4 0】

式 4 5 の化合物を還元して、式 4 3 の化合物を生成するステップをさらに含む、請求項 3 9 に記載の方法。

【請求項 4 1】

下式の化合物 3 4 を調製する方法であって、

【化 1 5 7】

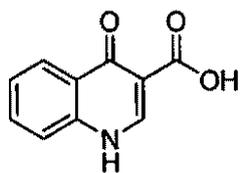


化合物 34

40

(a) T 3 P (登録商標) およびピリジンの存在下で、溶媒として 2 - メチルテトラヒドロフランを使用して、化合物 2 6 を

【化 1 5 8】

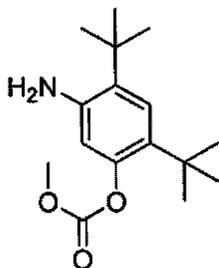


化合物 26

化合物 3 2 と

10

【化 1 5 9】

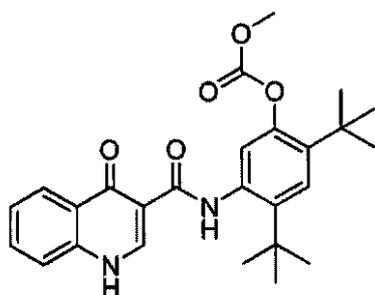


化合物 32

20

反応させるステップであって、ここで、反応温度を約 4 2 から 5 3 の間に維持し、前記反応を少なくとも 2 時間進行させて、化合物 3 3 を

【化 1 6 0】



化合物 33

30

生成するステップと；

(b) 2 - メチルトetraヒドロフラン中で、化合物 3 3 を NaOMe / MeOH で処理するステップとを含む方法。

【請求項 4 2】

前記反応を少なくとも 6 時間進行させる、請求項 4 1 に記載の方法。

【請求項 4 3】

40

アセトニトリルおよび水の混合物中で、化合物 3 4 のスラリーを形成するステップをさらに含む、請求項 4 1 に記載の方法。

【請求項 4 4】

アセトニトリルと水との比が約 9 : 1 である、請求項 4 3 に記載の方法。

【請求項 4 5】

前記スラリーを約 7 3 から 8 3 の間の温度に加熱する、請求項 4 3 に記載の方法。

【請求項 4 6】

化合物 3 4 を少なくとも約 3 時間、スラリーにしておく、請求項 4 3 に記載の方法。

【請求項 4 7】

酢酸イソプロピル中で化合物 3 4 のスラリーを形成するステップをさらに含む、請求項

50

43に記載の方法。

【請求項48】

前記スラリーを還流温度に加熱する、請求項46または47に記載の方法。

【請求項49】

化合物34を2-メチルテトラヒドロフランおよび0.1NのHClの二相溶液に溶解させるステップと；前記二相溶液を攪拌するステップと；有機相を前記二相溶液から分離するステップと；前記有機相から固体物質を濾過し、除去するステップと；蒸留を使用して、前記有機相の体積を約50%に減少させるステップと；前記有機相の体積が100%に増加するまでMeOAc、EtOAc、IPA c、t-BuOAc、テトラヒドロフラン(THF)、Et₂Oまたはメチル-t-ブチルエーテル(MTBE)を前記有機相に
10
加え、蒸留を使用して前記有機相の体積を50%に減少させる手順を3回行うステップと；前記有機相の体積が100%に増加するまでMeOAc、EtOAc、IPA c、t-BuOAc、テトラヒドロフラン(THF)、Et₂Oまたはメチル-t-ブチルエーテル(MTBE)を前記有機相に加えるステップと；前記有機相を還流温度に加熱し、前記還流温度を少なくとも約5時間維持するステップと；前記有機相を約-5から5の間の温度に、約4.5時間から5.5時間の時間にわたって冷却するステップとをさらに含む、請求項41に記載の方法。

【請求項50】

前記反応混合物を1.2NのHClでクエンチするステップと；それによって二相混合物を作るステップと；前記二相混合物をかき混ぜるステップと；有機相を前記二相混合物
20
から分離するステップと；0.1NのHClを前記有機層に加えて、それによって二相混合物を作るステップと；前記二相混合物をかき混ぜるステップと；前記有機相を分離するステップと；前記有機相から固体物質を濾過し、除去するステップと；蒸留を使用して、前記有機相の体積を約50%に減少させるステップと；前記有機相の体積が100%に増加するまで、アセトニトリルを前記有機相に加え、前記有機相の体積を約50%に減少させるステップを3回行うステップと；アセトニトリルを加え、次いで、水を加えることにより、前記有機相の体積を約100%に増加させて、スラリーを形成するステップであって、ここで、最終溶媒比は、9:1のアセトニトリル/水であるステップと；前記スラリーを約73から83の間の温度に加熱するステップと；前記スラリーを少なくとも5時間攪拌するステップと；前記スラリーを約20から25の間の温度に冷却するステ
30
ップと；前記スラリーから固体物質を濾過し、除去するステップと；前記固体物質を、約20から25の間の温度を有するアセトニトリルで4回洗浄するステップと；真空下、約45から約55の温度で前記固体物質を乾燥させるステップとをさらに含む、請求項41に記載の方法。

【請求項51】

請求項1から50のいずれかに記載の方法によって生成された化合物。

【請求項52】

請求項1から50のいずれかに記載の方法によって生成された化合物を含む医薬組成物。
。

【請求項53】

生物学的試料においてCFTR活性をモジュレートする方法であって、前記生物学的試料を、請求項1から50のいずれかに記載の方法によって生成された化合物と接触させるステップを含む方法。
40

【請求項54】

患者において疾患を治療するまたはその重症度を軽減する方法であって、前記患者に有効量の請求項1から50のいずれかに記載の方法によって生成された化合物を投与することを含み、ここで、前記疾患は、嚢胞性線維症、喘息、喫煙誘発性COPD、慢性気管支炎、鼻副鼻腔炎、便秘、膵炎、膵機能不全、先天性両側精管欠損症(CBAVD)によって引き起こされる男性不妊症、軽度肺疾患、突発性膵炎、アレルギー性気管支肺アスペルギルス症(ABPA)、肝臓疾患、遺伝性気腫、遺伝性ヘモクロマトーシス、プロテイン
50

C欠損症などの凝固-線維素溶解欠損症、1型遺伝性血管浮腫、家族性高コレステロール血症、1型カイロミクロン血症、無リポ蛋白血症などの脂質処理欠損症、I細胞病/偽ハーラー、ムコ多糖症、サンドホフ/テイ-サックスなどのリソソーム蓄積症、クリグラ-ナジャー症候群II型、多腺性内分泌障害/高インスリン血症、真性糖尿病、ラロン型小人症、ミエロペルオキシダーゼ欠損症、原発性副甲状腺機能低下症、黒色腫、グリカノシスCDG1型、先天性甲状腺機能亢進症、骨形成不全症、遺伝性低フィブリノゲン血症、ACT欠損症、尿崩症(DI)、ニューロフィシン性DI、腎性DI、シャルコー・マリトウス症候群、ペリツェウス・メルツバッハー病、アルツハイマー病、パーキンソン病、筋萎縮性側索硬化症、進行性核上性麻痺、ピック病などの神経変性疾患、ハンチントン病、脊髄小脳失調症I型、球脊髄性筋萎縮症、歯状核赤核淡蒼球ルイ体萎縮症および筋強直性ジストロフィーなどのいくつかのポリグルタミン神経障害、さらに遺伝性クロイツフェルト・ヤコブ病(プリオンタンパク質処理欠損に起因する)などの海綿状脳症、ファブリー病、シュトロイスラー-シャインカー症候群、COPD、ドライアイ疾患またはシェーグレン病から選択される方法。

10

【請求項55】

前記疾患が嚢胞性線維症である、請求項54に記載の方法。

【請求項56】

生物学的試料においてCFTRまたはその断片の活性を*in vitro*または*in vivo*で測定する際に使用するためのキットであって、

i. 請求項1から50のいずれかに記載の方法によって生成された化合物を含む組成物；

20

ならびに

ii. 説明書であって

a. 前記組成物と前記生物学的試料とを接触させるステップ；および

b. 前記CFTRまたはその断片の活性を測定するステップ

のための説明書を含むキット。

【請求項57】

i. 追加の化合物と、前記生物学的試料とを接触させるステップ；

ii. 前記の追加の化合物の存在下での前記CFTRまたはその断片の活性を測定するステップ；および

iii. 前記追加の化合物の存在下での前記CFTRまたはその断片の活性を、式1の化合物を含む組成物の存在下での前記CFTRまたはその断片の活性と比較するステップのための説明書をさらに含む、請求項56に記載のキット。

30

【請求項58】

前記CFTRまたはその断片の活性を比較する前記ステップが、前記CFTRまたはその断片の密度の測定値をもたらす、請求項57に記載のキット。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

優先権の主張

本出願は、2009年3月20日に提出された米国仮特許出願第61/162,148号、2009年9月28日に提出された米国仮特許出願第61/246,303号および2009年10月5日に提出された米国仮特許出願第61/248,565号の3つの米国仮特許出願に対する優先権を主張する。前述の仮特許出願のそれぞれは、本明細書によりその全体が参照として援用される。

40

【0002】

発明の技術分野

本発明は、嚢胞性線維症膜コンダクタンス制御因子(「CFTR」)のモジュレーターを作製する方法に関する。

【背景技術】

【0003】

50

発明の背景

嚢胞性線維症（CF）は、米国で約30000人の小児および成人ならびに欧州で約30000人の小児および成人が罹患している劣性遺伝子疾患である。CF治療の進展にも関わらず、治癒することはない。

【0004】

CFの原因は、様々な組織において塩および水の吸収および分泌の制御を補助すべき上皮性塩素イオンチャネルをコードする嚢胞性線維症膜コンダクタンス制御因子（CFTR）遺伝子の変異である。CFTRチャネル開放の確率を高める増強因子として公知の低分子薬物は、CFを治療するための有望な治療戦略の1つを代表している。

【0005】

特にCFTRは、cAMP/ATP媒介されるアニオンチャネルであり、これは、吸収および分泌上皮細胞を包含する様々な細胞種で発現され、そこで、膜を横断するアニオンフラックス、さらには他のイオンチャネルおよびタンパク質の活性を調節する。上皮（epithelia）細胞において、CFTRの正常な機能は、呼吸組織および消化組織を包含する身体全体で電解質輸送を維持するために重要である。CFTRは、それぞれ6回膜貫通ヘリックスおよびヌクレオチド結合ドメインを含有する膜貫通ドメインのタンデム反復から構成されるタンパク質をコードする約1480個のアミノ酸から構成されている。2つの膜貫通ドメインは、チャネル活性および細胞内輸送を制御する複数のリン酸化部位を有する大きな極性制御（R）ドメインによって連結されている。

【0006】

CFTRをコードする遺伝子は、特定され、配列決定されている（非特許文献1；非特許文献2、非特許文献3を参照されたい）。この遺伝子の欠陥は、ヒトにおいて最も一般的な致死性遺伝疾患である嚢胞性線維症（「CF」）をもたらすCFTRの変異を引き起こす。嚢胞性線維症は、米国では乳児2500人当たり約1人が罹患している。米国の人口全体では、最大1000万人が、明白な発症なしにこの欠陥遺伝子の単一コピーを有している。これに対して、CF関連遺伝子を2コピー有する個体は、慢性肺疾患を包含するCFの衰弱性で致死的作用に苦しんでいる。

【0007】

CF患者において、呼吸器上皮において内因的に発現されるCFTRの変異は、イオンおよび流体輸送の平衡異常を引き起こす頂端側アニオン分泌の低下をもたらす。結果として生じるアニオン輸送の低下は、肺における粘液蓄積の増加と、それに付随した、CF患者に最終的には死をもたらす微生物感染との一因となる。呼吸器疾患に加えて、CF患者は典型的には、胃腸の支障および、治療せずに放置すれば死をもたらす膵臓不全に苦しんでいる。加えて、嚢胞性線維症の男性の大部分は、生殖能力が無く、嚢胞性線維症の女性では、受精率が低下する。CF関連遺伝子の2コピーの重大な作用とは対照的に、CF関連遺伝子を単一コピー有する個体は、コレラおよび下痢から生じる脱水に対して高い抵抗性を示し、おそらくこのことが、集団内でのCF遺伝子の比較的高い発生頻度を説明している。

【0008】

CF染色体のCFTR遺伝子の配列分析により、様々な病因性変異が明らかになっている（非特許文献4；非特許文献5；および非特許文献6；非特許文献7）。今日までに、CF遺伝子において1000を上回る病因性変異が特定されている（<http://www.genet.sickkids.on.ca/cftr/app>）。最も優勢な変異は、CFTRアミノ酸配列の508位にあるフェニルアラニンの欠失であり、F508-CFTRと一般に称される。この変異は、嚢胞性線維症の症例のうちの約70%で起きており、重度の疾患と関連する。

【0009】

F508-CFTRの残基508の欠失は、新生タンパク質の正確な折りたたみを妨げる。このことにより、変異型タンパク質はERを出られず、形質膜に移動することができなくなる。結果として、膜に存在するチャネルの数は、野生型CFTRを発現する細胞

10

20

30

40

50

において認められるよりもはるかに少ない。その変異は、輸送障害に加えて、不完全なチャネル開閉をもたらす。膜におけるチャネル数の低下および不完全な開閉は一緒になって、上皮を横断するアニオン輸送の低下をもたらす、不完全なイオンおよび流体の輸送をもたらす（非特許文献8）。しかしながら、研究によって、膜中の少数の F508 - CFTR は、野生型 CFTR よりも低いが、機能し得ることが示されている。（非特許文献9；Dennigら、前出；非特許文献10）。F508 - CFTR に加えて、不完全な輸送、合成および/またはチャネル開閉をもたらす CFTR における他の病因性変異を、アップレギュレーションまたはダウンレギュレーションすれば、アニオン分泌を変化させ、疾患の進行および/または重症度を変更し得るであろう。

【0010】

CFTR は、アニオンに加えて様々な分子を輸送するが、この役割（アニオンの輸送）が、上皮を横断してイオンおよび水を輸送する重要な機構における一要素であることは明らかである。他の要素には、上皮 Na^+ チャネルである ENaC、 $\text{Na}^+ / 2 \text{Cl}^- / \text{K}^+$ 共輸送体、 $\text{Na}^+ - \text{K}^+ - \text{ATPase}$ ポンプおよび基底側細胞膜 K^+ チャネルが含まれ、これらは、細胞への塩素イオンの取り込みを担っている。

【0011】

これらの要素は一緒に作用して、細胞内でのそれらの選択的発現および局在化を介して、上皮を横断する指向性輸送を達成する。塩素イオン吸収は、頂端側細胞膜に存在する ENaC および CFTR と、細胞の基底側表面で発現される $\text{Na}^+ - \text{K}^+ - \text{ATPase}$ ポンプおよび Cl^- イオンチャネルとの協調活性によって生じる。管腔側からの塩素イオンの二次的能動輸送は、細胞内塩素イオンの蓄積をもたらす、次いで、これは、 Cl^- チャネルを介して受動的に細胞から出て、ベクトル輸送をもたらす。基底側表面での $\text{Na}^+ / 2 \text{Cl}^- / \text{K}^+$ 共輸送体、 $\text{Na}^+ - \text{K}^+ - \text{ATPase}$ ポンプおよび基底側細胞膜 K^+ チャネルの配列と、管腔側での CFTR とが、管腔側の CFTR を介した塩素イオンの分泌を調整する。水は、おそらくそれ自体では決して能動的に輸送されないため、上皮を横断するその流れは、ナトリウムおよび塩素イオンの総体流によって生じるわずかな経上皮浸透圧勾配に依存する。

【0012】

上記で検討した通り、F508 - CFTR における残基 508 の欠失は、新生タンパク質の正確な折りたたみを妨げ、この変異型タンパク質が ER を出られず、形質膜を移動できないようにすると考えられる。結果として、不十分な量の成熟タンパク質が形質膜に存在し、上皮組織内での塩素イオン輸送は、著しく低下する。実際に、ER 機構による ABC 輸送体の不完全な ER プロセッシングのこの細胞現象は、CF 疾患に関してだけでなく、幅広い他の単独の遺伝性疾患に関しても、根底にあることが判明している。

【先行技術文献】

【非特許文献】

【0013】

【非特許文献1】Gregory, R. J. ら (1990年)、Nature 347号 : 382 ~ 386 頁

【非特許文献2】Rich, D. P. ら (1990年)、Nature 347号 : 358 ~ 362 頁

【非特許文献3】Riordan, J. R. ら (1989年)、Science 245号 : 1066 ~ 1073 頁

【非特許文献4】Cutting, G. R. ら (1990年)、Nature 346号 : 366 ~ 369 頁

【非特許文献5】Dean, M. ら (1990年)、Cell 61巻 : 863号 : 870 頁

【非特許文献6】Kerem, B - S. ら (1989年)、Science 245号 : 1073 ~ 1080 頁

【非特許文献7】Kerem, B - S ら (1990年) Proc. Natl. Acad.

10

20

30

40

50

Sci. USA 87 巻：8447～8451 頁

【非特許文献 8】Quinton, P. M. (1990 年)、FASEB J. 4 巻：2709～2727 頁

【非特許文献 9】Dalemans R (1991 年)、Nature Lond. 354 号：526～528 頁

【非特許文献 10】Pasyk および Foskett (1995 年)、J. Cell. Biochem. 270 号：12347～50 頁

【発明の概要】

【発明が解決しようとする課題】

【0014】

10

したがって、哺乳動物の細胞膜において CFTR の活性をモジュレートするために使用され得る CFTR 活性のモジュレーターおよびその組成物が必要とされている。

【0015】

CFTR 活性のそのようなモジュレーターを使用して、CFTR での変異が原因である疾患を治療する方法が必要とされている。

【0016】

哺乳動物の *ex vivo* 細胞膜において CFTR 活性をモジュレートする方法が必要とされている。

【0017】

また、CFTR 活性をモジュレートする化合物を調製する方法が必要とされている。

20

【課題を解決するための手段】

【0018】

発明の要旨

一般に、本発明は、CFTR のモジュレーターとして有用な化合物を調製する方法を提供する。

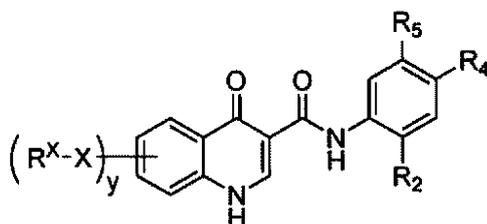
【0019】

一態様では、本発明は、式 1 の化合物を調製する方法を提供し

【0020】

【化 1】

30



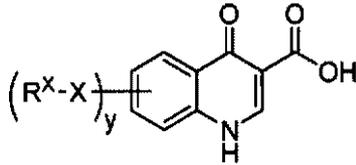
式 1

この方法は、2-クロロ-1,3-ジメチル-2-イミダゾリウムテトラフルオロボレート、HB TU、HCTU、2-クロロ-4,6-ジメトキシ-1,3,5-トリアジン、HATU、HOBT/EDC および T3P (登録商標) からなる群から選択されるカップリング剤の存在下で、式 2 のカルボン酸を

40

【0021】

【化2】



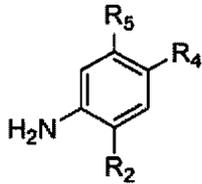
式 2

式 3 のアニリンと

【0022】

10

【化3】



式 3

カップリングさせるステップを含む。

20

【0023】

R₂ および R₄ はそれぞれ独立に、水素、CN、CF₃、ハロ、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 - 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリアルまたは C₃ - 7 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリアルまたは複素環式は、O、S または N から選択される 3 個までのヘテロ原子を有し、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 - 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリアルまたは C₃ - 7 複素環式はそれぞれ独立に、および場合によって、-OR'、-CF₃、-OCF₃、SR'、S(O)R'、SO₂R'、-SCF₃、ハロ、CN、-COOR'、-COR'、-O(CH₂)₂N(R')(R')、-O(CH₂)N(R')(R')、-CON(R')(R')、-(CH₂)₂OR'、-(CH₂)OR'、CH₂CN、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、-N(R')(R')、-NR'C(O)OR'、-NR'C(O)R'、-(CH₂)₂N(R')(R') または -(CH₂)N(R')(R') から選択される 3 個までの置換基で置換されている。

30

【0024】

R₅ はそれぞれ独立に、水素、-OH、NH₂、CN、CHF₂、NHR'、N(R')₂、-NHC(O)R'、NHC(O)OR'、NHCO₂R'、-OR'、OC(O)OR'、OC(O)NHR'、OC(O)NR'₂、CH₂OH、CH₂N(R')₂、C(O)OR'、SO₂NHR'、SO₂N(R')₂ または CH₂NHC(O)OR' から選択される。

【0025】

40

または、R₄ および R₅ は一緒になって、N、O または S から選択される 0 - 3 個のヘテロ原子を含有する 5 - 7 員の環を形成しており、ここで、前記環は、3 個までの R₃ 置換基で場合によって置換されている。

【0026】

X はそれぞれ独立に、結合であるか、または場合によって置換されている C₁ - 6 アルキリデン鎖であり、ここで、X の 2 個までのメチレン単位は、場合によって、および独立に、-CO-、-CS-、-COCO-、-CONR'-、-CONR'NR'-、-CO₂-、-OCO-、-NR'CO₂-、-O-、-NR'CONR'-、-OCONR'-、-NR'NR'-、-NR'NR'CO-、-NR'CO-、-S-、-SO-、-SO₂-、-NR'-、-SO₂NR'-、NR'SO₂- または -NR'SO₂NR'-

50

により置き換えられている。R^xはそれぞれ独立に、R'、ハロ、NO₂、CN、CF₃またはOCF₃である。

【0027】

yは0～4の整数である。

【0028】

R'はそれぞれ独立に、水素か、またはC₁～₈脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される0～3個のヘテロ原子を有する3～8員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される0～5個のヘテロ原子を有する8～12員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または2個のR'の出現は、それらが結合している原子（複数可）と一緒に、N、OまたはSから独立に選択される0～4個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている3～12員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している。

10

【0029】

R₃はそれぞれ独立に、-C₁～C₃アルキル、C₁～C₃ペルハロアルキル、-O(C₁～C₃アルキル)、-CF₃、-OCF₃、-SCF₃、-F、-Cl、-Br、-COOR'、-COR'、-O(CH₂)₂N(R')(R')、-O(CH₂)N(R')(R')、-CON(R')(R')、-(CH₂)₂OR'、-(CH₂)OR'、場合によって置換されている単環式もしくは二環式芳香環、場合によって置換されているアリールスルホン、場合によって置換されている5員のヘテロアリール環、-N(R')(R')、-(CH₂)₂N(R')(R')または-(CH₂)N(R')(R')である。

20

【0030】

この態様の実施形態は、次の特徴の1つまたは複数を含む。R₅は独立に、-OC(O)OR'、-OC(O)NHR'または-OC(O)N(R')₂であり、R'は、水素ではなく；R₄またはR₂のうちの少なくとも1個は独立に、-COOR'または-CON(R')(R')で置換されているC₁～₆直鎖または分枝アルキルであり、R'は水素ではない。この方法はさらに、-OC(O)OR'、-OC(O)NHR'または-OC(O)N(R')₂基を切断して-OHを形成するステップを含む。この方法はさらに、-COOR'または-CON(R')₂基をそれぞれ加水分解して-COOHを形成するステップを含む。NaOH、KOHまたはナトリウムメトキシドなどの塩基の存在下で式1の化合物をアルコール溶媒で処理することにより、加水分解を行う。加水分解で使用するアルコール溶媒は、メタノールである。K₂CO₃、Et₃N、NMM、ピリジンまたはDIEAなどの塩基の存在下で、式1の化合物を生成するための式2の化合物と式3の化合物とのカップリングを行う。EtOAc、IPA c、THF、MEK、NMP、アセトニトリル、DMFまたは2-メチルテトラヒドロフランなどの溶媒の存在下で、式1の化合物を生成するための式2の化合物と式3の化合物とのカップリングを行う。約20から30の間、約40から50の間および約42から53などの約10から78の間に維持されている反応温度で、式1の化合物を生成するための式2の化合物と式3の化合物とのカップリングを行う。少なくとも70時間または少なくとも3日間など、少なくとも2時間、カップリング反応物を撹拌する。

30

40

【0031】

一部の実施形態では、R₅は独立に、-OC(O)OR'、-OC(O)NHR'または-OC(O)N(R')₂であり、R'は水素ではなく；R₂およびR₄はそれぞれ独立に、水素、CF₃、C₁～C₆直鎖もしくは分枝アルキル、3～12員の脂環式またはフェニルから選択される。

【0032】

一部のさらなる実施形態では、R₅は独立に、-OC(O)OR'であり、R'は水素ではなく；R₂およびR₄はそれぞれ独立に、C₁～C₆直鎖もしくは分枝アルキルまたは3～12員の脂環式である。

50

【 0 0 3 3 】

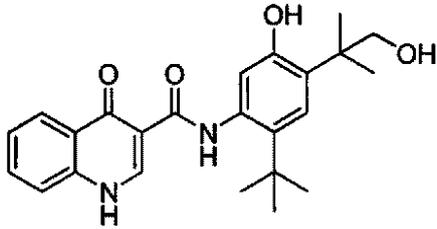
一部の実施形態では、 R_2 および R_4 は t -ブチルである。

【 0 0 3 4 】

別の態様では、本発明は、下式の化合物 27 を調製する方法を提供し

【 0 0 3 5 】

【 化 4 】



化合物 27

10

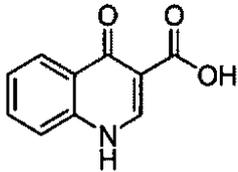
この方法は：

(a) EDCI、HOBT および DIEA の存在下、溶媒として DMF を使用して、化合物 26 と

【 0 0 3 6 】

【 化 5 】

20



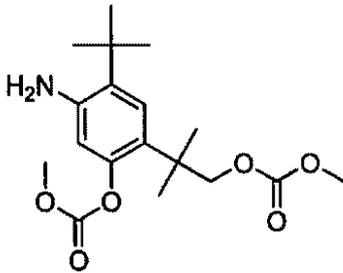
化合物 26

化合物 13 とを

【 0 0 3 7 】

【 化 6 】

30



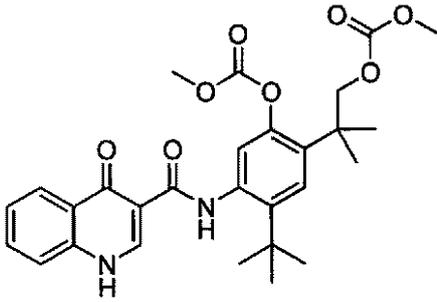
化合物 13

40

カップリングさせ、この際、反応温度を約 20 から 30 の間に維持し、反応を少なくとも 70 時間進行させて、化合物 14 を

【 0 0 3 8 】

【化 7】



化合物 14

10

生成するステップと；

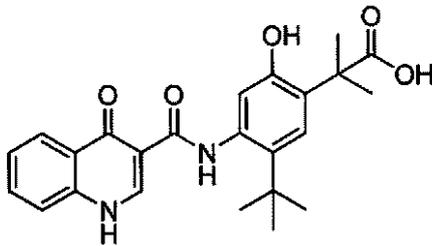
(b) メタノール中で、化合物 14 を KOH で処理するステップとを含む。

【0039】

さらに別の態様では、本発明は、下式の化合物 28 を調製する方法を提供し

【0040】

【化 8】



化合物 28

20

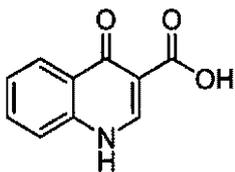
この方法は：

(a) HATU および DIEA の存在下、溶媒としてアセトニトリルを使用して、化合物 26 と

【0041】

30

【化 9】



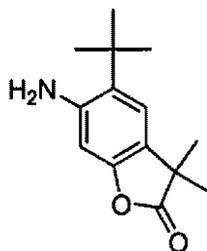
化合物 26

化合物 20 とを

【0042】

40

【化 10】



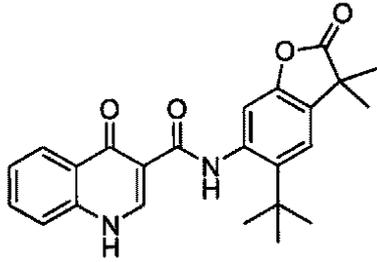
化合物 20

50

カップリングさせ、この際、反応温度を約 40 から 50 の間に維持し、反応を少なくとも 3 日間進行させて、化合物 21 を

【0043】

【化11】



化合物 21

10

生成するステップと；

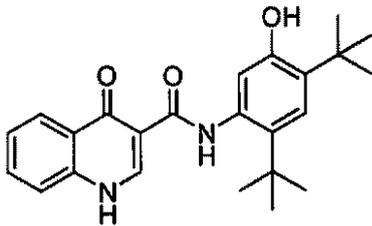
(b) メタノール中で、化合物 21 を NaOH で処理するステップとを含む。

【0044】

なお別の態様では、本発明は、下式の化合物 34 を調製する方法を提供し

【0045】

【化12】



化合物 34

20

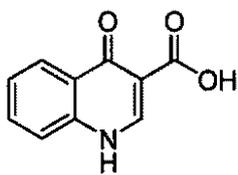
この方法は：

(a) T3P (登録商標) およびピリジンの存在下、溶媒として 2 - メチルテトラヒドロフランを使用して、化合物 26 と

30

【0046】

【化13】



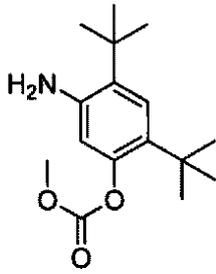
化合物 26

40

化合物 32 とを

【0047】

【化 1 4】



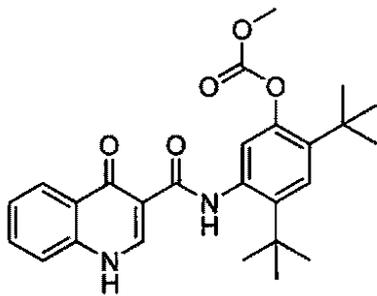
化合物 32

10

カップリングさせ、この際、反応温度を約 4 2 から 5 3 の間に維持し、反応を少なくとも 2 時間進行させて、化合物 3 3 を

【 0 0 4 8】

【化 1 5】



化合物 33

20

生成するステップと；

(b) 2 - メチルテトラヒドロフラン中で、化合物 3 3 を NaOMe / MeOH で処理するステップとを含む。

【 0 0 4 9】

一実施形態では、この方法はさらに、アセトニトリルおよび水の混合物中で化合物 3 4 のスラリーを形成し、化合物 3 4 の固体形態を化合物 3 4 に変換するステップを含む。

30

【 0 0 5 0】

前記態様の実施形態は、次の特徴のうちの 1 つまたは複数を含む。この方法はさらに、攪拌されている 2 - メチルテトラヒドロフランおよび 0 . 1 N の HCl の二相溶液に化合物 3 4 を溶解させるステップを含む。この方法はさらに、二相溶液から有機相を分離するステップを含む。この方法はさらに、有機相から固体物質を濾過および除去するステップを含む。この方法はさらに、蒸留を使用して、有機相の体積を約 5 0 % に減少させるステップを含む。この方法はさらに、有機相の体積が 1 0 0 % に増加するまで、MeOAc、EtOAc、IPA c、t - BuOAc、テトラヒドロフラン (THF)、Et₂O またはメチル - t - ブチルエーテル (MTBE) を有機相に加え、蒸留を使用して有機相の体積を 5 0 % に減少させる手順を 3 回行うステップを含む。この方法はさらに、有機相の体積が 1 0 0 % に増加するまで、MeOAc、EtOAc、IPA c、t - BuOAc、テトラヒドロフラン (THF)、Et₂O またはメチル - t - ブチルエーテル (MTBE) を有機相に加えるステップを含む。この方法はさらに、有機相を還流温度に加熱し、前記還流温度を少なくとも約 5 時間維持するステップを含む。この方法はさらに、有機相を - 5 から 5 の間の温度に、4 . 5 時間から 5 . 5 時間にわたって冷却するステップを含む。

40

【 0 0 5 1】

さらに別の態様では、本発明は、本明細書に記載のいずれかの方法により生成された化合物を提供する。

【 0 0 5 2】

50

さらなる態様では、本発明は、本明細書に記載のいずれかの方法により生成された化合物を含む医薬組成物を提供する。

【0053】

さらに他の態様では、本発明は、生物学的試料においてCFTR活性をモジュレートする方法を提供し、この方法は、前記生物学的試料を本明細書に記載のいずれかの方法により生成された化合物と接触させるステップを含む。

【0054】

別の態様では、本発明はまた、患者において疾患を治療するまたはその重症度を軽減する方法を提供し、この方法は、前記患者に、本明細書で定義される通りの組成物の1種を投与することを含み、前記疾患は、嚢胞性線維症、喘息、喫煙誘発性COPD、慢性気管支炎、鼻副鼻腔炎、便秘、膵炎、膵機能不全、先天性両側精管欠損症(CBAVD)によって引き起こされる男性不妊症、軽度肺疾患、突発性膵炎、アレルギー性気管支肺アスペルギルス症(ABPA)、肝臓疾患、遺伝性気腫、遺伝性ヘモクロマトーシス、プロテインC欠損症などの凝固-線維素溶解欠損症、1型遺伝性血管浮腫、家族性高コレステロール血症、1型カイロミクロン血症、無リポ蛋白血症などの脂質処理欠損症、I細胞病/偽ハーラー、ムコ多糖症、サンドホフ/テイ-サックスなどのリソソーム蓄積症、クリグラー・ナジャー症候群II型、多腺性内分泌障害/高インスリン血症(hyperinsulinemia)、真性糖尿病、ラロン型小人症、ミエロペルオキシダーゼ(myeloperoxidase)欠損症、原発性副甲状腺機能低下症、黒色腫、グリカノシスCDG1型、先天性甲状腺機能亢進症、骨形成不全症、遺伝性低フィブリノゲン血症、ACT欠損症、尿崩症(DI)、ニューロフィシン性(neurophyseal)DI、腎性(nephrogenic)DI、シャルコー・マリトウス症候群、ペリツェウス・メルツパッハー病、アルツハイマー病、パーキンソン病、筋萎縮性側索硬化症、進行性核上性麻痺、ピック病などの神経変性疾患、ハンチントン病、脊髄小脳失調症I型、球脊髄性筋萎縮症、歯状核赤核淡蒼球ルイ体萎縮症および筋強直性ジストロフィーなどのいくつかのポリグルタミン神経障害、さらに遺伝性クロイツフェルト・ヤコブ病(プリオンタンパク質処理欠損に起因する)などの海綿状脳症、ファブリー病、シュトロイスラー-シャインカー症候群、COPD、ドライアイ疾患、およびシェーグレン病、骨粗鬆症、オステオペニア、骨治癒および骨成長(骨修復、骨再生、骨吸収の低減および骨沈着の増大を包含)、ゴルハム症候群、先天性筋緊張症(ThomsonおよびBecker型)などの塩素イオンチャネル病、パーター症候群III型、デント病、過剰驚愕症、てんかん、過剰驚愕症、リソソーム蓄積症、アンジェルマン症候群ならびに線毛の構造および/または機能の遺伝性障害に関する用語である、逆位を伴うPCD(カルタゲナー症候群としても公知)、逆位を伴わないPCDおよび毛様体形成不全を包含する原発性線毛ジスキネジア(PCD)から選択される。

【0055】

ある種の実施形態では、疾患は嚢胞性線維症である。

【0056】

別の態様では、本発明は、生物学的試料中のCFTRまたはその断片の活性を*in vitro*または*in vivo*で測定する際に使用するためのキットを提供し、このキットは、

- i. 本明細書に記載のいずれかの方法により生成された化合物を含む組成物；ならびに
- ii. 説明書であって
 - a. 組成物を生物学的試料と接触させるステップおよび
 - b. 前記CFTRまたはその断片の活性を測定するステップのための説明書を含む。

【0057】

ある種の実施形態では、キットは、

- i. 追加の化合物と生物学的試料とを接触させるステップ；
- ii. 前記の追加の化合物の存在下での前記CFTRまたはその断片の活性を測定するステップ；

10

20

30

40

50

i i i . 追加の化合物の存在下での C F T R の活性を、式 1 の組成物の存在下での C F T R の密度と比較するステップのための説明書をさらに含む。

【 0 0 5 8 】

有利には、本発明は、C F T R のモジュレーターとして有用な化合物を、公知の方法よりも高い収率および高い純度で合成する方法を提供する。

【 発明を実施するための形態 】

【 0 0 5 9 】

詳細な説明

I . 定義

本明細書で使用される場合、別段に示されていない限り、次の定義が適用されることとなる。

【 0 0 6 0 】

「 A B C 輸送体」という用語は、本明細書で使用される場合、少なくとも 1 個の結合ドメインを含む A B C 輸送体タンパク質またはその断片を意味し、ここで、前記タンパク質またはその断片は、*in vivo* または *in vitro* で存在する。「結合ドメイン」という用語は、本明細書で使用される場合、モジュレーターに結合し得る A B C 輸送体上のドメインを意味する。例えば、Hwang, T. C. ら、*J. Gen. Physiol.* (1998 年) : 111 巻 (3 号)、477 ~ 90 頁を参照されたい。

【 0 0 6 1 】

「 C F T R」という用語は、本明細書で使用される場合、嚢胞性線維症膜コンダクタンズ制御因子または、これらに限られないが F508 C F T R および G551D C F T R が包含される制御因子活性が可能なその制御因子の変異を意味する (C F T R 変異については、例えば、<http://www.genet.sickkids.on.ca/cftr/> を参照されたい)。

【 0 0 6 2 】

「モジュレートする」という用語は、本明細書で使用される場合、測定可能な量で増大または減少させることを意味する。

【 0 0 6 3 】

本発明の目的では、化学元素は、元素周期表 (C A S version, Handbook of Chemistry and Physics, 第 75 版) に従って同定されている。加えて、有機化学の一般原則は、「Organic Chemistry」、Thomas Sorrell, University Science Books, Sausalito : 1999 年および「March's Advanced Organic Chemistry」、第 5 版、: Smith, M. B. および March, J. 編、John Wiley & Sons, New York : 2001 年に記載されており、これらの内容全体が、参照により本明細書に援用される。

【 0 0 6 4 】

本明細書に記載されている通り、例えば、上記で一般に示されている通り、または本発明の特定のクラス、サブクラスおよび種によって例示されている通り、本発明の化合物は、1 個または複数の置換基で場合によって置換されている。「場合によって置換されている」という語句は、「置換されているか、または置換されていない」という語句と互換的に使用されることは理解されるであろう。一般に、「置換されている」という用語は、「場合によって」という用語が前にあってもなくても、所定の構造中の水素ラジカルが特定の置換基のラジカルで置換されていることを指す。

【 0 0 6 5 】

別段に示されていない限り、場合によって置換されている基は、その基のそれぞれ置換可能な位置に置換基を有してよく、任意の所定の構造において 1 つより多い位置が、特定の基から選択される 1 個より多い置換基で置換されてもよい場合、その置換基は、全ての位置において同じか、または異なってよい。本発明によって想定される置換基の組み合わせは好ましくは、安定であるか、または化学的に実現可能な化合物の形成をもたらすもの

10

20

30

40

50

である。

【0066】

「安定な」という用語は、本明細書で使用される場合、化合物の生成、検出ならびに好ましくはそれらの回収、精製および本明細書で開示されている目的のうちの1つまたは複数のための使用を可能にする条件に供された場合に実質的に変化しない化合物を指す。いくつかの実施形態において、安定な化合物または化学的に実現可能な化合物は、40以下の温度、水分または他の化学的に反応性の条件の不在下で、少なくとも1週間保持された場合に、実質的に変化しないものである。

【0067】

「脂肪族」または「脂肪族基」という用語は、本明細書で使用される場合、完全に飽和されているか、または1個もしくは複数の不飽和単位を含有する直鎖（すなわち、非分枝）もしくは分枝の置換もしくは非置換の炭化水素鎖または完全に飽和されているか、または1個もしくは複数の不飽和単位を含有するが、芳香族ではなく（本明細書では「炭素環」、「脂環式」または「シクロアルキル」とも称される）、分子の残りに対して1個の結合点を有する単環式炭化水素もしくは二環式炭化水素を意味する。別段に規定されていない限り、脂肪族基は、1～20個の脂肪族炭素原子を含有する。一部の実施形態では、脂肪族基は、1～10個の脂肪族炭素原子を含有する。他の実施形態では、脂肪族基は、1～8個の脂肪族炭素原子を含有する。さらに他の実施形態では、脂肪族基は、1～6個の脂肪族炭素原子を含有し、さらに他の実施形態では、脂肪族基は、1～4個の脂肪族炭素原子を含有する。一部の実施形態では、「脂環式」（または「炭素環」または「シクロアルキル」）は、完全に飽和しているか、または1個もしくは複数の不飽和単位を含有するが、芳香族ではなく、分子の残りに対して1個の結合点を有する単環式 $C_3 - 8$ 炭化水素または二環式もしくは三環式の $C_8 - 14$ 炭化水素を指し、ここで、前記二環式環系中の任意の個々の環は、3～7員を有する。適切な脂肪族基には、これらに限られないが、直鎖または分枝の置換または非置換アルキル、アルケニル、アルキニル基および（シクロアルキル）アルキル、（シクロアルケニル）アルキルまたは（シクロアルキル）アルケニルなどのこれらの混成物が包含される。適切な脂環式基には、シクロアルキル、二環式シクロアルキル（例えば、デカリン）、ノルボルニルもしくは[2.2.2]ピシクロ-オクチルなどの架橋ピシクロアルキルまたはアダマンチルなどの架橋三環式が包含される。

【0068】

「ヘテロ脂肪族」という用語は、本明細書で使用される場合、1個または2個の炭素原子が独立に、酸素、硫黄、窒素、リンまたはケイ素のうちの1個または複数によって置き換えられている脂肪族基を意味する。ヘテロ脂肪族基は、置換または非置換、分枝または非分枝、環式または非環式であってよく、これには、「複素環」、「ヘテロシクリル」、「ヘテロ脂環式」または「複素環式」基が包含される。

【0069】

「複素環」、「ヘテロシクリル」、「ヘテロ脂環式」または「複素環式」という用語は、本明細書で使用される場合、1個または複数の環員が、独立に選択されるヘテロ原子である非芳香族の単環式、二環式または三環式の環系を意味する。一部の実施形態では、「複素環」、「ヘテロシクリル」、「ヘテロ脂環式」または「複素環式」基は、3から14個の環員を有し、ここで、1個または複数の環員は、酸素、硫黄、窒素またはリンから独立に選択されるヘテロ原子であり、系中の環はそれぞれ、3から7個の環員を含有する。

【0070】

「ヘテロ原子」という用語は、酸素、硫黄、窒素、リンまたはケイ素のうちの1個または複数を意味する（窒素、硫黄、リンもしくはケイ素の任意の酸化形態；任意の塩基性窒素の四級化形態または；複素環の置換可能な窒素、例えば、N(3,4-ジヒドロ-2H-ピロリル中のような)、NH(ピロリジニル中のような)もしくは NR^+ (N-置換されたピロリジニル中のような)を包含する)。

【0071】

「不飽和」という用語は、本明細書で使用される場合、ある部分が1個または複数の不

10

20

30

40

50

飽和単位を有することを意味する。

【0072】

「アルコキシ」または「チオアルキル」という用語は、本明細書で使用される場合、酸素原子（「アルコキシ」）または硫黄原子（「チオアルキル」）を介して主炭素鎖に結合している既に定義された通りのアルキル基を指す。

【0073】

「ハロ脂肪族」および「ハロアルコキシ」という用語は、場合によって、1個または複数のハロ原子で置換されている脂肪族またはアルコキシを意味する。「ハロゲン」または「ハロ」という用語は、F、Cl、BrまたはIを意味する。ハロ脂肪族の例には、 $-CH_2F$ 、 $-CF_2$ 、 $-CF_3$ 、 $-CF_2CF_3$ - またはペルハロアルキル（ $-CF_2CF_3$ など）が包含される。

10

【0074】

単独で、または「アラルキル」、「アラルコキシ」もしくは「アリーロキシアルキル」においてのようにより大きな部分の一部として使用される「アリール」という用語は、系中の少なくとも1個の環が芳香族であり、系中の環がそれぞれ3から7個の環員を含有する全部で5から14個の環員を有する単環式、二環式および三環式の環系を指す。「アリール」という用語は、「アリール環」という用語と互換的に使用され得る。「アリール」という用語はまた、本明細書中の下記で定義されている通り、ヘテロアリール環系を指す。

20

【0075】

単独で、または「ヘテロアラルキル」もしくは「ヘテロアリールアルコキシ」においてのようにより大きな部分の一部として使用される「ヘテロアリール」という用語は、系中の少なくとも1個の環が芳香族であり、系中の少なくとも1個の環が、1個または複数のヘテロ原子を含有し、系中の環がそれぞれ3から7個の環員を含有する全部で5から14個の環員を有する単環式、二環式および三環式の環系を指す。「ヘテロアリール」という用語は、「ヘテロアリール環」という用語または「ヘテロ芳香族」という用語と互換的に使用され得る。

【0076】

アリール（アラルキル、アラルコキシ、アリーロキシアルキルなどを包含）基またはヘテロアリール（ヘテロアラルキルおよびヘテロアリールアルコキシなどを包含）基は、1個または複数の置換基を含んでよい。アリールまたはヘテロアリール基の不飽和炭素原子上の適切な置換基は、ハロ； $-R^\circ$ ； $-OR^\circ$ ； $-SR^\circ$ ；1,2-メチレン-ジオキシ；1,2-エチレンジオキシ； R° で場合によって置換されているフェニル（Ph）； R° で場合によって置換されている $-O(Ph)$ ； R° で場合によって置換されている $-(CH_2)_{1-2}(Ph)$ ； R° で場合によって置換されている $-CH=CH(Ph)$ ； $-NO_2$ ； $-CN$ ； $-N(R^\circ)_2$ ； $-NR^\circ C(O)R^\circ$ ； $-NR^\circ C(O)N(R^\circ)_2$ ； $-NR^\circ CO_2R^\circ$ ； $-NR^\circ NR^\circ C(O)R^\circ$ ； $-NR^\circ NR^\circ C(O)N(R^\circ)_2$ ； $-NR^\circ NR^\circ CO_2R^\circ$ ； $-C(O)C(O)R^\circ$ ； $-C(O)CH_2C(O)R^\circ$ ； $-CO_2R^\circ$ ； $-C(O)R^\circ$ ； $-C(O)N(R^\circ)_2$ ； $-OC(O)N(R^\circ)_2$ ； $-S(O)_2R^\circ$ ； $-SO_2N(R^\circ)_2$ ； $-S(O)R^\circ$ ； $-NR^\circ SO_2N(R^\circ)_2$ ； $-NR^\circ SO_2R^\circ$ ； $-C(=S)N(R^\circ)_2$ ； $-C(=NH)-N(R^\circ)_2$ ；または $-(CH_2)_{0-2}NHC(O)R^\circ$ から選択され、ここで、それぞれ独立に出現している R° は、水素、場合によって置換されている C_{1-6} 脂肪族、非置換5~6員のヘテロアリールもしくは複素環、フェニル、 $-O(Ph)$ または $-CH_2(Ph)$ から選択されるか、または上記の定義にも関わらず、独立に出現している2個の R° は、同じ置換基または異なる置換基上で、 R° 基がそれぞれ結合している原子（複数可）と一緒にあって、窒素、酸素または硫黄から独立に選択される0~3個のヘテロ原子を有する3~8員のシクロアルキル、ヘテロシクリル、アリールまたはヘテロアリール環を形成している。 R° の脂肪族基上の場合による置換基は、 NH_2 、 $NH(C_{1-4}$ 脂肪族)、 $N(C_{1-4}$ 脂肪族) $_2$ 、ハロ、 C_{1-4} 脂肪族、OH、 $O(C_{1-4}$ 脂肪族)、NO

30

40

50

2、CN、CO₂H、CO₂(C₁~4脂肪族)、O(八口C₁~4脂肪族)または八口C₁~4脂肪族から選択され、ここで、R^oの前述のC₁~4脂肪族基はそれぞれ、非置換である。

【0077】

脂肪族もしくはヘテロ脂肪族基または非芳香族の複素環は、1個または複数の置換基を含有してよい。脂肪族もしくはヘテロ脂肪族基または非芳香族複素環の飽和炭素上の適切な置換基は、アリールまたはヘテロアリール基の不飽和炭素について上記で列挙されたものから選択され、加えて、=O、=S、=NNHR^{*}、=NN(R^{*})₂、=NNHC(O)R^{*}、=NNHCO₂(アルキル)、=NNHSO₂(アルキル)または=NR^{*}を包含し、ここで、R^{*}はそれぞれ独立に、水素または場合によって置換されているC₁~6脂肪族から選択される。R^{*}の脂肪族基上の場合による置換基は、NH₂、NH(C₁~4脂肪族)、N(C₁~4脂肪族)₂、八口、C₁~4脂肪族、OH、O(C₁~4脂肪族)、NO₂、CN、CO₂H、CO₂(C₁~4脂肪族)、O(八口C₁~4脂肪族)または八口(C₁~4脂肪族)から選択され、ここで、前述のR^{*}のC₁~4脂肪族基はそれぞれ、非置換である。

10

【0078】

非芳香族複素環の窒素上の場合による置換基は、-R⁺、-N(R⁺)₂、-C(O)R⁺、-CO₂R⁺、-C(O)C(O)R⁺、-C(O)CH₂C(O)R⁺、-SO₂R⁺、-SO₂N(R⁺)₂、-C(=S)N(R⁺)₂、-C(=NH)-N(R⁺)₂または-NR⁺SO₂R⁺から選択され；ここで、R⁺は、水素、場合によって置換されているC₁~6脂肪族、場合によって置換されているフェニル、場合によって置換されている-O(Ph)、場合によって置換されている-CH₂(Ph)、場合によって置換されている-(CH₂)₁~2(Ph)；場合によって置換されている-CH=CH(Ph)；または酸素、窒素もしくは硫黄から独立に選択される1から4個のヘテロ原子を有する非置換の5~6員のヘテロアリールもしくは複素環であるか、または上記の定義にも関わらず、独立に出現している2個のR⁺は、同じ置換基または異なる置換基上で、R⁺基がそれぞれ結合している原子(複数可)と一緒に、窒素、酸素または硫黄から独立に選択される0~3個のヘテロ原子を有する3~8員のシクロアルキル、ヘテロシクリル、アリールまたはヘテロアリール環を形成している。R⁺の脂肪族基またはフェニル環上の場合による置換基は、NH₂、NH(C₁~4脂肪族)、N(C₁~4脂肪族)₂、八口、C₁~4脂肪族、OH、O(C₁~4脂肪族)、NO₂、CN、CO₂H、CO₂(C₁~4脂肪族)、O(八口C₁~4脂肪族)または八口(C₁~4脂肪族)から選択され、ここで、R⁺の前述のC₁~4脂肪族基はそれぞれ、非置換である。

20

30

【0079】

「アルキリデン鎖」という用語は、完全に飽和しているか、または1個もしくは複数の不飽和単位を有してよく、分子の残りに対して2個の結合点を有する直鎖または分枝の炭素鎖を指す。「スピロシクロアルキリデン」という用語は、完全に飽和しているか、または1個もしくは複数の不飽和単位を有してよく、分子の残りに対して同じ環炭素原子から2個の結合点を有する炭素環を指す。

【0080】

「スラリー」という用語は、本明細書で使用される場合、固体および液体を含み、その際に、その固体が、多くても部分的に、液体に可溶性である混合物と定義される。「スラリー化」または「スラリー化された」という用語は、本明細書で使用される場合(例えば、「固体生成物を24時間スラリー化した」)、スラリーを作り、前記スラリーをある長さの時間にわたって攪拌する動作と定義される。

40

【0081】

「保護基」(PG)という用語は、本明細書で使用される場合、例えば、アルコール、アミン、カルボキシル、カルボニルなどの官能基を、合成手順の間の望ましくない反応に対して保護することが意図されている基を表す。一般に使用される保護基は、参照により本明細書に援用されるGreene and Wuts、Protective Gro

50

ups in Organic Synthesis、第3版(John Wiley & Sons、New York、1999年)に開示されている。窒素保護基の例には、ホルミル、アセチル、プロピオニル、ピバロイル、*t*-ブチルアセチル、2-クロロアセチル、2-プロモアセチル、トリフルオロアセチル、トリクロロアセチル、フタルル、*o*-ニトロフェノキシアセチル、*o*-クロロブチルル、ベンゾイル、4-クロロベンゾイル、4-プロモベンゾイル、4-ニトロベンゾイルおよびアラニン、ロイシン、フェニルアラニンなどの保護または非保護のD-アミノ酸、L-アミノ酸またはD、L-アミノ酸などのキラル補助剤などのアシル、アロイルまたはカルバミル基；ベンゼンスルホニル、*p*-トルエンスルホニルなどのスルホニル基；ベンジルオキシカルボニル、*p*-クロロベンジルオキシカルボニル、*p*-メトキシベンジルオキシカルボニル、*p*-ニトロベンジルオキシカルボニル、2-ニトロベンジルオキシカルボニル、*p*-プロモベンジルオキシカルボニル、3,4-ジメトキシベンジルオキシカルボニル、3,5-ジメトキシベンジルオキシカルボニル、2,4-ジメトキシベンジルオキシカルボニル、4-メトキシベンジルオキシカルボニル、2-ニトロ-4,5-ジメトキシベンジルオキシカルボニル、3,4,5-トリメトキシベンジルオキシカルボニル、1-(*p*-ピフェニル)-1-メチルエトキシカルボニル、*o*-ジメチル-3,5-ジメトキシベンジルオキシカルボニル、ベンズヒドリルオキシカルボニル、*t*-ブチルオキシカルボニル、ジイソプロピルメトキシカルボニル、イソプロピルオキシカルボニル、エトキシカルボニル、メトキシカルボニル、アリルオキシカルボニル、2,2,2-トリクロロエトキシカルボニル、フェノキシカルボニル、4-ニトロフェノキシカルボニル、フルオレニル-9-メトキシカルボニル、シクロペンチルオキシカルボニル、アダマンチルオキシカルボニル、シクロヘキシルオキシカルボニル、フェニルチオカルボニルなどのカルバメート基、ベンジル、トリフェニルメチル、ベンジルオキシメチルなどのアリーラルキル基ならびにトリメチルシリルなどのシリル基が包含される。別の例示的なN-保護基は、*tert*-ブチルオキシカルボニル(Boc)である。

10

20

30

40

50

【0082】

酸のための有用な保護基の例は、置換アルキルエステル、例えば9-フルオレニルメチル、メトキシメチル、メチルチオメチル、テトラヒドロピラニル、テトラヒドロフラニル、メトキシエトキシメチル、2-(トリメチルシリル)エトキシメチル、ベンジルオキシメチル、ピバロイルオキシメチル、フェニルアセトキシメチル、トリイソプロプロピルシリルメチル)、シアノメチル、アセトール、フェナシル、置換フェナシルエステル、2,2,2-トリクロロエチル、2-ハロエチル、*o*-クロロアルキル、2-(トリメチルシリル)エチル、2-メチルチオエチル、*t*-ブチル、3-メチル-3-ペンチル、ジシクロプロピルメチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、アリル、メタリル、シンナミル(cinnamyl)、フェニル、シリルエステル、ベンジルおよび置換ベンジルエステル、2,6-ジアルキルフェニルエステル、例えばペンタフルオロフェニル、2,6-ジアルキルフェニルである。酸のための他の保護基は、メチルまたはエチルエステルである。

【0083】

そのようなアミンおよび酸保護基を付加(一般に「保護」と称されるプロセス)および除去(一般に「脱保護」と称されるプロセス)する方法は、当分野で周知であり、例えば、その全体が参照により本明細書に援用されるP. J. Kocienski、Protecting Groups、Thieme、1994年およびGreene and Wuts、Protective Groups in Organic Synthesis、第3版(John Wiley & Sons、New York、1999年)で入手することができる。

【0084】

本発明で使用することができる適切な溶媒の例は、これらに限られないが、水、メタノール、ジクロロメタン(DCM)、アセトニトリル、ジメチルホルムアミド(DMF)、酢酸メチル(MeOAc)、酢酸エチル(EtOAc)、酢酸イソプロピル(IPAc)、酢酸*t*-ブチル(*t*-BuOAc)、イソプロピルアルコール(IPA)、テトラヒド

ロフラン (THF)、メチルエチルケトン (MEK)、*t*-ブタノール、ジエチルエーテル (Et₂O)、メチル-*t*-ブチルエーテル (MTBE)、1,4-ジオキサンおよび *N*-メチルピロリドン (NMP) である。

【0085】

本発明で使用することができる適切なカップリング剤の例は、これらに限られないが、1-(3-(ジメチルアミノ)プロピル)-3-エチル-カルボジイミドヒドロクロリド (EDCI)、2-(1*H*-ベンゾトリアゾール-1-イル)-1,1,3,3-テトラメチルウロニウムヘキサフルオロホスフェート (HBTU)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール (HOBT)、2-(1*H*-7-アザベンゾトリアゾール-1-イル)-1,1,3,3-テトラメチルウロニウムヘキサフルオロホスフェート (HATU)、2-クロロ-1,3-ジメチル-2-イミダゾリウムテトラフルオロボレート、1-*H*-ベンゾトリアゾリウム-1-[ビス(ジメチルアミノ)メチレン]-5-クロロヘキサフルオロホスフェート (HCTU)、2-クロロ-4,6-ジメトキシ-1,3,5-トリアジンおよび 2-プロパンホスホン酸無水物 (T3P (登録商標)) である。

10

【0086】

本発明で使用することができる適切な塩基の例は、これらに限られないが、炭酸カリウム (K₂CO₃)、*N*-メチルモルホリン (NMM)、トリエチルアミン (Et₃N; TEA)、ジイソプロピル-エチルアミン (i-Pr₂EtN; DIEA)、ピリジン、水酸化カリウム (KOH)、水酸化ナトリウム (NaOH) およびナトリウムメトキシド (NaOMe; NaOCH₃) である。

20

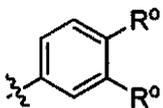
【0087】

一部の実施形態では、下記の構造で示されている通り、独立して出現している2個の R^o は、それらが結合している原子 (複数可) と一緒になって、窒素、酸素または硫黄から独立に選択される0~3個のヘテロ原子を有する3~8員のシクロアルキル、ヘテロシクリル、アリールまたはヘテロアリール環を形成している。独立して出現している2個の R^o が、それらが結合している原子 (複数可) と一緒になった場合に形成される例示的な環には、これらに限定されないが、a) 同じ原子に結合していて、その原子と一緒に環を形成している独立して出現している2個の R^o、例えば、N(R^o)₂ (この場合、出現している R^o の両方が窒素原子と一緒に環を形成している独立して出現している2個の R^o、例えば、フェニル基が、出現している2個の OR^o で置換されており、

30

【0088】

【化16】

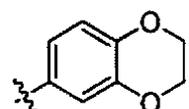


これら出現している2個の R^o が、それらが結合している酸素原子と一緒に環を形成している独立して出現している2個の R^o (例えば、フェニル基が、出現している2個の OR^o で置換されており、

40

【0089】

【化17】



を形成している場合) が包含される。

【0090】

独立して出現している2個の R^o が、その可変部分がそれぞれ結合している原子 (複数

50

可)と一緒にした場合、様々な他の環が形成され得ること、および上記で詳述した例は、限定を意図していないことは理解されるであろう。

【0091】

例えば、モノおよびポリアリール、脂肪族、ヘテロ脂肪族環系上の環置換基は、置換基を化学的に結合し得る任意の環位置で結合し得る。

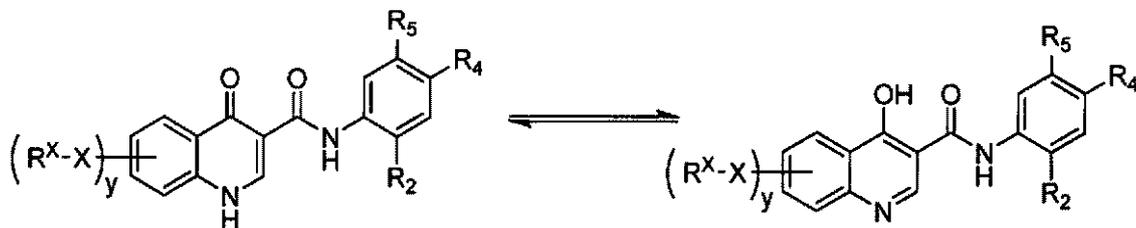
【0092】

別段に述べられていない限り、本明細書に示されている構造はまた、構造の全ての異性(例えば、鏡像異性、ジアステレオ異性および幾何異性(または配座異性))形態、例えば、各不斉中心でのRおよびS配置、(Z)および(E)二重結合異性体ならびに(Z)および(E)配座異性体を包含することが意図されている。したがって、本化合物の単一の立体化学的異性体、さらに鏡像異性、ジアステレオ異性および幾何(または配座異性)混合物は、本発明の範囲内である。別段に述べられていない限り、本発明の化合物の全ての互変異性形態は、本発明の範囲内である。即ち、式1の化合物中のR^x-X-が水素である場合、前記式1の化合物は、互変異性体として存在し得る：

10

【0093】

【化18】



20

式1の互変異性体

加えて、別段に述べられていない限り、本明細書に示されている構造はまた、1個または複数の同位体濃縮原子の存在においてのみ異なる化合物を包含することが意図されている。例えば、水素が重水素もしくは三重水素によって置き換えられていること、または炭素が¹³Cもしくは¹⁴Cによって置き換えられていることを除いて、本構造を有する化合物は、本発明の範囲内である。そのような化合物は、例えば、分析ツールとして、生物学的アッセイにおけるプローブとして、または治療薬として有用である。

30

【0094】

II. 本発明の方法

一般に、本発明は、CFTRのモジュレーターとして有用な化合物を合成する方法を提供する。

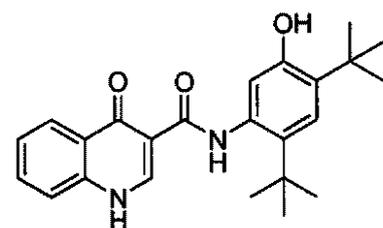
【0095】

一部の実施形態では、本発明は、下記の構造を有する化合物を調製する方法を提供する

:

【0096】

【化19】



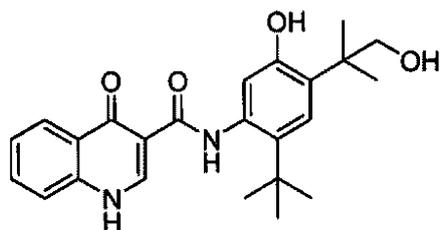
40

一部の実施形態では、本発明は、下記の構造を有する化合物を調製する方法を提供する

:

【0097】

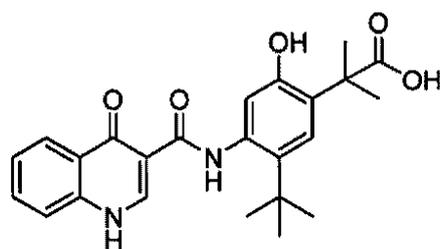
【化 2 0】



一部の実施形態では、本発明は、下記の構造を有する化合物を調製する方法を提供する

【 0 0 9 8】

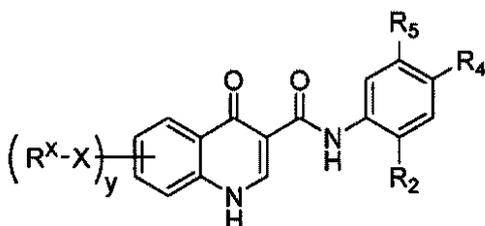
【化 2 1】



一態様では、本発明は、下式の式 1 の化合物を調製する方法を提供し、

【 0 0 9 9】

【化 2 2】

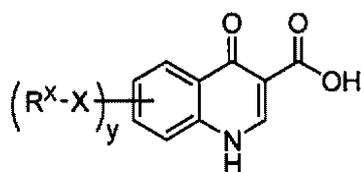


式 1

この方法は、2 - クロロ - 1 , 3 - ジメチル - 2 - イミダゾリウムテトラフルオロボレート、HBTU、HCTU、2 - クロロ - 4 , 6 - ジメトキシ - 1 , 3 , 5 - トリアジン、HATU、HOBT / EDCおよびT3P（登録商標）からなる群から選択されるカップリング剤の存在下で、式 2 のカルボン酸を

【 0 1 0 0】

【化 2 3】



式 2

式 3 のアニリンと

【 0 1 0 1】

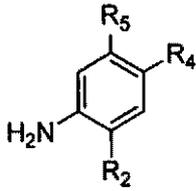
10

20

30

40

【化 2 4】



式 3

カップリングさせるステップを含む。

10

【0102】

R₂ および R₄ はそれぞれ独立に、水素、CN、CF₃、ハロ、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 - 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリールまたは C₃ - 7 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリールまたは複素環式は、O、S または N から選択される 3 個までのヘテロ原子を有し、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 - 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリールまたは C₃ - 7 複素環式はそれぞれ独立に、および場合によって、-OR'、-CF₃、-OCF₃、SR'、S(O)R'、SO₂R'、-SCF₃、ハロ、CN、-COOR'、-COR-、-O(CH₂)₂N(R')(R')、-O(CH₂)N(R')(R')、-CON(R')(R')、- (CH₂)₂OR'、- (CH₂)OR'、CH₂CN、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、-N(R')(R')、-NR'C(O)OR'、-NR'C(O)R'、- (CH₂)₂N(R')(R') または - (CH₂)N(R')(R') から選択される 3 個までの置換基で置換されている。

20

【0103】

R₅ はそれぞれ独立に、水素、-OH、NH₂、CN、CHF₂、NHR'、N(R')₂、-NHC(O)R'、NHC(O)OR'、NHCO₂R'、-OR'、OC(O)OR'、OC(O)NHR'、OC(O)NR'₂、CH₂OH、CH₂N(R')₂、C(O)OR'、SO₂NHR'、SO₂N(R')₂ または CH₂NHC(O)OR' から選択される。

【0104】

30

または、R₄ および R₅ は一緒になって、N、O または S から選択される 0 - 3 個のヘテロ原子を含有する 5 - 7 員の環を形成しており、ここで、前記環は、3 個までの R₃ 置換基で場合によって置換されている。

【0105】

X はそれぞれ独立に、結合であるか、または場合によって置換されている C₁ - 6 アルキリデン鎖であり、ここで、X の 2 個までのメチレン単位は、場合によって、および独立に、-CO-、-CS-、-COCO-、-CONR'-、-CONR'NR'-、-CO₂-、-OCO-、-NR'CO₂-、-O-、-NR'CONR'-、-OCONR'-、-NR'NR'-、-NR'NR'CO-、-NR'CO-、-S-、-SO-、-SO₂-、-NR'-、-SO₂NR'-、NR'SO₂- または -NR'SO₂NR'- により置き換えられている。

40

【0106】

R^x はそれぞれ独立に、R'、ハロ、NO₂、CN、CF₃ または OCF₃ である。y は 0 - 4 の整数である。R' はそれぞれ独立に、水素か、または C₁ - 8 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 - 3 個のヘテロ原子を有する 3 - 8 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 - 5 個のヘテロ原子を有する 8 - 12 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または 2 個の R' の出現は、それらが結合している原子（複数可）と一緒に、N、O または S から独立に選択される 0 - 4 個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている 3 - 1

50

2員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している。

【0107】

R₃はそれぞれ独立に、-C₁~₃アルキル、C₁~₃ペルハロアルキル、-O(C₁~₃アルキル)、-CF₃、-OCF₃、-SCF₃、-F、-Cl、-Brまたは-COOR'、-COR'、-O(CH₂)₂N(R')(R')、-O(CH₂)N(R')(R')、-CON(R')(R')、-(CH₂)₂OR'、-(CH₂)OR'、場合によって置換されている単環式もしくは二環式芳香環、場合によって置換されているアリアルスルホン、場合によって置換されている5員のヘテロアリアル環、-N(R')(R')、-(CH₂)₂N(R')(R')または-(CH₂)N(R')(R')である。

10

【0108】

一実施形態では、R₅は独立に、-OC(O)OR'、-OC(O)NHR'または-OC(O)N(R')₂であり、R'は水素ではない。ある種の場合には、R₅は-OC(O)OR'であり、R'は水素ではない。他の場合には、R₅は-OC(O)NHR'であり、R'は水素ではない。さらに他の場合には、R₅は-OC(O)N(R')₂であり、R'は水素ではない。

【0109】

一実施形態では、この方法はさらに、-OC(O)OR'、-OC(O)NHR'または-OC(O)N(R')₂R₅基を切断して、-OHを形成するステップを含む。NaOH、KOHまたはナトリウムメトキシドなどの塩基の存在下で、-OC(O)OR'、-OC(O)NHR'または-OC(O)N(R')₂R₅基を含有する式1の化合物をアルコール溶媒で処理することにより、切断を行う。切断反応で使用されるアルコール溶媒は、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコールまたはt-ブタノールである。

20

【0110】

別の実施形態では、R₄またはR₂の少なくとも1個は独立に、-COOR'または-CON(R')₂で置換されているC₁~₆直鎖または分枝アルキルであり、R'は水素ではない。ある種の場合には、R₄またはR₂のうちの1個は、-COOR'であり、R'は水素ではない。他の場合には、R₄またはR₂のうちの1個は-CON(R')₂であり、R'は水素ではない。

【0111】

一実施形態では、この方法はさらに、R₄およびR₂のうちの少なくとも1個の上にある-COOR'または-CON(R')₂を加水分解するステップを含む。NaOH、KOHまたはナトリウムメトキシドなどの塩基の存在下で、R₄およびR₂のうちの少なくとも1個の上に-COOR'または-CON(R')₂基を含有する式1の化合物をアルコール溶媒で処理することにより、加水分解を行う。加水分解で使用されるアルコール溶媒は、メタノール、エタノール、イソプロピルアルコールまたはt-ブタノールである。

30

【0112】

別の実施形態では、R₄またはR₂のうちの少なくとも1個は独立に、-COOR'または-CON(R')₂で置換されているC₁~₆直鎖または分枝アルキルであり、R₅は独立に、-OC(O)OR'、-OC(O)NHR'または-OC(O)N(R')₂であり、R'はそれぞれ水素ではない。

40

【0113】

一実施形態では、この方法はさらに、R₄およびR₂のうちの少なくとも1個の上にある-COOR'または-CON(R')₂を加水分解するステップと、-OC(O)OR'、-OC(O)NHR'または-OC(O)N(R')₂R₅基を切断するステップとを含む。NaOH、KOHまたはナトリウムメトキシドなどの塩基の存在下で、R₄およびR₂のうちの少なくとも1個の上に-COOR'または-CON(R')₂基ならびに-OC(O)OR'、-OC(O)NHR'または-OC(O)N(R')₂R₅基を含有する式1の化合物をアルコール溶媒で処理することにより、加水分解/切断反応を行う。加水分解/切断反応で使用されるアルコール溶媒は、メタノール、エタノール、イソブ

50

ロピルアルコールまたは *t*-ブタノールである。

【0114】

別の実施形態では、 K_2CO_3 、 Et_3N 、*N*-メチルモルホリン(NMM)、ピリジンまたはDIEAなどの塩基の存在下で、式2のカルボン酸と式3のアニリンとのカップリングを行う。

【0115】

別の実施形態では、ピリジンまたはDIEAの存在下で、式2のカルボン酸と式3のアニリンとのカップリングを行う。

【0116】

なお別の実施形態では、 $EtOAc$ 、 $IPAc$ 、THF、MEK、NMP、アセトニトリル、DMFまたは2-メチルテトラヒドロフランなどの溶媒の存在下で、式2のカルボン酸と式3のアニリンとのカップリングを行う。

10

【0117】

さらなる実施形態では、約20 から30 の間、約40 から50 の間、および約42 から53 の間などの10 から78 の間に維持されている反応温度で、式2のカルボン酸と式3のアニリンとのカップリングを行う。

【0118】

なおさらなる実施形態では、カップリング反応を少なくとも8時間、少なくとも70時間または少なくとも3日間などの少なくとも2時間撹拌する。

【0119】

20

別の実施形態では、*y* は0である。

【0120】

さらに他の実施形態では、 R_2 は *tert*-ブチルである。

【0121】

一部の実施形態では、 R_5 は独立に、 $-OC(O)OR'$ 、 $-OC(O)NHR'$ または $-OC(O)N(R')_2$ であり、 R' は水素ではなく； R_2 および R_4 はそれぞれ独立に、水素、 CF_3 、 $C_1 \sim C_6$ 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12員の脂環式またはフェニルから選択される。

【0122】

一部の実施形態では、 R_5 は独立に、 $-OC(O)OR'$ 、 $-OC(O)NHR'$ または $-OC(O)N(R')_2$ であり、 R' は水素ではなく； R_2 および R_4 はそれぞれ独立に、 $C_1 \sim C_6$ 直鎖または分枝アルキルから選択される。

30

【0123】

一部の実施形態では、 R_5 は独立に、 $-OC(O)OR'$ 、 $-OC(O)NHR'$ または $-OC(O)N(R')_2$ であり、 R' は水素ではなく； R_2 および R_4 はそれぞれ独立に、メチル、エチル、*n*-プロピル、イソプロピル、*n*-ブチル、イソブチル、*t*-ブチル、*n*-ペンチルまたは *n*-ヘキシルから選択される。

【0124】

一部の実施形態では、 R_2 および R_4 は、*t*-ブチルである。

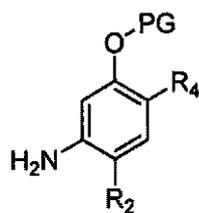
【0125】

一実施形態では、本発明は、式5の化合物を

40

【0126】

【化 2 5】



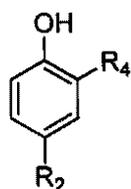
式 5

調製する方法を提供し、この方法は、溶媒の存在下で、式 6 の化合物を、

10

【0 1 2 7】

【化 2 6】



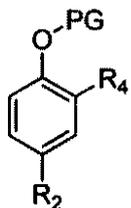
式 6

20

保護基を式 6 の化合物のフェノール性酸素に結合させ得る試薬と反応させ、それによって、式 7 の化合物を

【0 1 2 8】

【化 2 7】



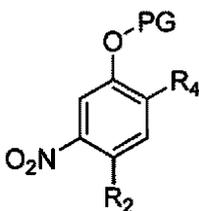
式 7、

30

生成し、これをニトロ化して、式 8 の化合物を

【0 1 2 9】

【化 2 8】



式 8

40

形成し、次いで、これを還元して、式 5 の化合物を得ることによる [式中、PG は保護基であり、R₄ および R₅ は上記の通り定義される]。

【0 1 3 0】

一実施形態では、式 6 の化合物を式 7 の化合物に変換する際に使用される溶媒は、ジエチルエーテルまたは塩化メチレンである。

【0 1 3 1】

50

別の実施形態では、保護反応で使用される溶媒は、塩化メチレンである。

【0132】

さらなる実施形態では、PGは、プロポキシホルミル、メタンスルホニル、4-ニトロベンゾイル、エトキシホルミル、ブトキシホルミル、t-ブトキシホルミル、i-プロポキシホルミルまたはメトキシホルミルである。

【0133】

別の実施形態では、PGはメトキシホルミルである。

【0134】

別の実施形態では、硫酸、硝酸および塩化メチレンの混合物を使用して、式7の化合物をニトロ化する。

10

【0135】

一実施形態では、結晶化により式8のニトロ化合物を精製する。

【0136】

さらなる実施形態では、ヘキサンを使用する結晶化により、式8のニトロ化合物を精製する。

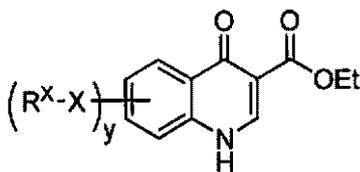
【0137】

別の実施形態では、この方法は、式4の化合物を

【0138】

【化29】

20



式 4

水性の酸と接触させて、式2の化合物を生成するステップをさらに含む。

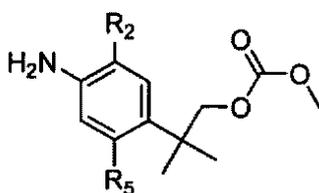
【0139】

一実施形態では、式3の化合物は、式40の化合物である。

【0140】

30

【化30】



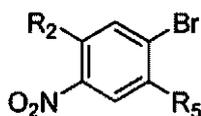
式 40

別の実施形態では、この方法は、式41の化合物を

40

【0141】

【化31】



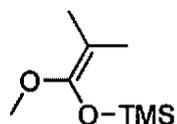
式 41

メルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール(MTDA)と

【0142】

50

【化 3 2】



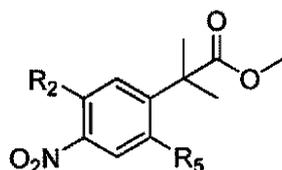
MTDA

接触させて、式 4 2 の化合物を

【 0 1 4 3】

【化 3 3】

10



式 42

生成するステップをさらに含む。

【 0 1 4 4】

さらなる実施形態では、この方法は、式 4 2 の化合物を還元して、式 4 0 の化合物を生成するステップを含む。

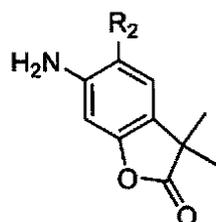
20

【 0 1 4 5】

一実施形態では、式 3 の化合物は式 4 3 の化合物である。

【 0 1 4 6】

【化 3 4】



式 43

30

さらなる実施形態では、この方法は、式 4 4 の化合物を

【 0 1 4 7】

【化 3 5】



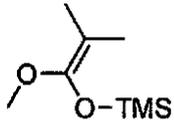
式 44

40

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTDA) と

【 0 1 4 8】

【化 3 6】



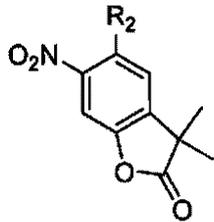
MTDA

接触させて、式 4 5 の化合物を

【 0 1 4 9】

【化 3 7】

10



式 45

生成するステップを含む。

【 0 1 5 0】

20

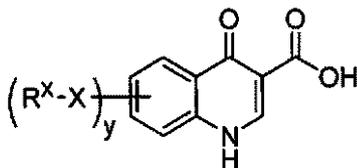
さらなる実施形態では、この方法は、式 4 5 の化合物を還元して、式 4 3 の化合物を生成するステップを含む。

【 0 1 5 1】

別の態様では、本発明は、下式の式 2 の化合物を調製する方法を提供し

【 0 1 5 2】

【化 3 8】



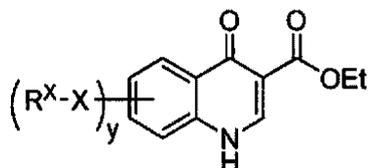
式 2

30

この方法は、式 4 の化合物を

【 0 1 5 3】

【化 3 9】



式 4

40

水性の酸と接触させるステップを含む

[式中、

X はそれぞれ独立に、結合であるか、または場合によって置換されている C₁ - 6 アルキリデン鎖であり、ここで、X の 2 個までのメチレン単位は、場合によって、および独立に、-CO-、-CS-、-COCO-、-CONR'-、-CONR'NR'-、-CO₂-、-OCO-、-NR'CO₂-、-O-、-NR'CONR'-、-OCONR

50

' -、-NR'NR'、-NR'NR'CO-、-NR'CO-、-S-、-SO、-SO₂-、-NR'-、-SO₂NR'-、NR'SO₂-または-NR'SO₂NR'-により置き換えられており；

R^xはそれぞれ独立に、R'、ハロゲン、NO₂、CN、CF₃またはOCF₃であり；

yは0～4の整数であり；

R'はそれぞれ独立に、水素か、またはC₁～₈脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される0～3個のヘテロ原子を有する3～8員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される0～5個のヘテロ原子を有する8～12員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または2個のR'の出現は、それらが結合している原子（複数可）と一緒に、N、OまたはSから独立に選択される0～4個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている3～12員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している]。

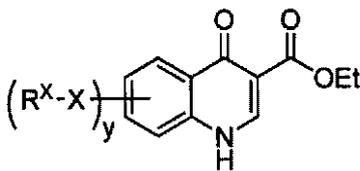
10

【0154】

この態様の一実施形態では、式4の化合物を

【0155】

【化40】



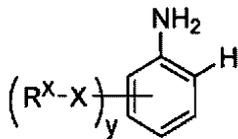
式 4

20

式50の化合物と

【0156】

【化41】



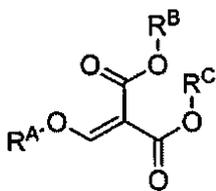
式 50

30

式51の化合物とを

【0157】

【化42】



式 51

40

接触させることにより調製した

[式中、R^A、R^BおよびR^Cは、C₁～₆アルキルであってよい]。

【0158】

この態様の一実施形態では、式50の化合物および式50の化合物を、約100 から約300 の温度で反応させる。別の実施形態では、式50の化合物および式50の化合物を約100 の温度で反応させる。別の実施形態では、式50の化合物および式50の化合物を約250 の温度で反応させる。さらなる一実施形態では、式50の化合物およ

50

び式 50 の化合物を約 100 の温度で、次いで、約 250 の温度で反応させる。

【0159】

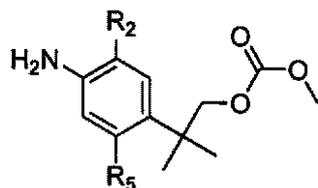
この態様のさらなる一実施形態では、y は 0 である。

【0160】

別の態様では、本発明は、下式の式 40 の化合物を調製する方法を提供し

【0161】

【化 43】



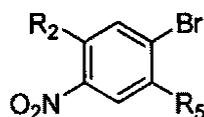
式 40

10

この方法は、式 41 の化合物を

【0162】

【化 44】



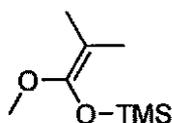
式 41

20

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTDA)

【0163】

【化 45】



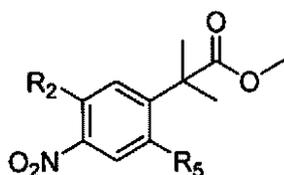
MTDA

30

と接触させて、式 42 の化合物を

【0164】

【化 46】



式 42

40

生成するステップを含む

[式中、

R₂ はそれぞれ独立に、水素、CN、CF₃、ハロ、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 - 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリアルまたは C₃ - 7 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリアルまたは複素環式は、O、SまたはNから選択される3個までのヘテロ原子を有し、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 - 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリアルまたは C₃ - 7 複素環式はそれぞれ独立に

50

、および場合によって、 $-OR'$ 、 $-CF_3$ 、 $-OCF_3$ 、 SR' 、 $S(O)R'$ 、 SO_2R' 、 $-SCF_3$ 、ハロ、 CN 、 $-COOR'$ 、 $-COR-$ 、 $-O(CH_2)_2N(R')(R')$ 、 $-O(CH_2)N(R')(R')$ 、 $-CON(R')(R')$ 、 $-(CH_2)_2OR'$ 、 $-(CH_2)OR'$ 、 CH_2CN 、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、 $-N(R')(R')$ 、 $-NR'C(O)OR'$ 、 $-NR'C(O)R'$ 、 $-(CH_2)_2N(R')(R')$ または $-(CH_2)N(R')(R')$ から選択される3個までの置換基で置換されており；

R_5 はそれぞれ独立に、水素、 $-OH$ 、 NH_2 、 CN 、 CHF_2 、 NHR' 、 $N(R')_2$ 、 $-NHC(O)R'$ 、 $NHC(O)OR'$ 、 $NHSO_2R'$ 、 $-OR'$ 、 $OC(O)OR'$ 、 $OC(O)NHR'$ 、 $OC(O)NR'_2$ 、 CH_2OH 、 $CH_2N(R')_2$ 、 $C(O)OR'$ 、 SO_2NHR' 、 $SO_2N(R')_2$ または $CH_2NHC(O)OR'$ から選択され；

R' はそれぞれ独立に、水素か、または C_{1-8} 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される0~3個のヘテロ原子を有する3~8員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される0~5個のヘテロ原子を有する8~12員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または2個の R' の出現は、それらが結合している原子(複数可)と一緒に、 N 、 O または S から独立に選択される0~4個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている3~12員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している]。

【0165】

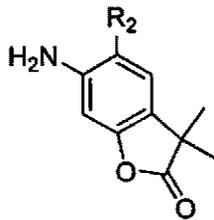
この態様の一実施形態では、この方法は、式42の化合物を還元して式40の化合物を生成するステップを含む。

【0166】

別の態様では、本発明は、下式の式43の化合物を調製する方法を提供し

【0167】

【化47】



式 43

この方法は、式44を有する化合物を

【0168】

【化48】



式 44

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTDA)

【0169】

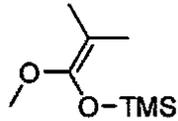
10

20

30

40

【化 4 9】

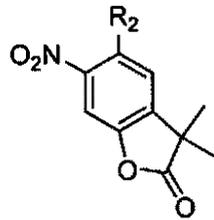
**MTDA**

と接触させて、式 4 5 の化合物を

【 0 1 7 0】

【化 5 0】

10



式 45

生成するステップを含む

[式中、

20

R_2 はそれぞれ独立に、水素、 CN 、 CF_3 、ハロ、 C_{1-6} 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、 C_{5-10} ヘテロアリールまたは C_{3-7} 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリールまたは複素環式は、 O 、 S または N から選択される 3 個までのヘテロ原子を有し、 C_{1-6} 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、 C_{5-10} ヘテロアリールまたは C_{3-7} 複素環式はそれぞれ独立に、および場合によって、 $-OR'$ 、 $-CF_3$ 、 $-OCF_3$ 、 SR' 、 $S(O)R'$ 、 SO_2R' 、 $-SCF_3$ 、ハロ、 CN 、 $-COOR'$ 、 $-COR-$ 、 $-O(CH_2)_2N(R')$ (R')、 $-O(CH_2)N(R')$ (R')、 $-CON(R')$ (R')、 $-(CH_2)_2OR'$ 、 $-(CH_2)OR'$ 、 CH_2CN 、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、 $-N(R')(R')$ 、 $-NR'COOR'$ 、 $-NR'CO$ (R')、 $-(CH_2)_2N(R')(R')$ または $-(CH_2)N(R')(R')$ から選択される 3 個までの置換基で置換されており；

30

R' はそれぞれ独立に、水素か、または C_{1-8} 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 3 個のヘテロ原子を有する 3 ~ 8 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 5 個のヘテロ原子を有する 8 ~ 12 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または 2 個の R' の出現は、それらが結合している原子 (複数可) と一緒になって、 N 、 O または S から独立に選択される 0 ~ 4 個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている 3 ~ 12 員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している]。

40

【 0 1 7 1】

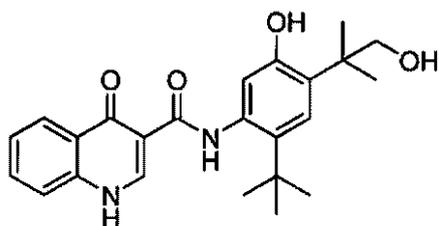
この態様の一実施形態では、この方法は、式 4 5 の化合物を還元して式 4 3 の化合物を生成するステップを含む。

【 0 1 7 2】

一部の特定の実施形態では、下式の化合物 2 7 を調製する方法は、

【 0 1 7 3】

【化 5 1】

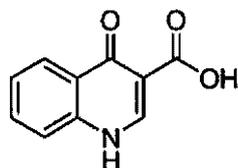


化合物 27

(a) E D C I、H O B T および D I E A の存在下で、溶媒として D M F を使用して、化合物 2 6 を

【 0 1 7 4 】

【化 5 2】

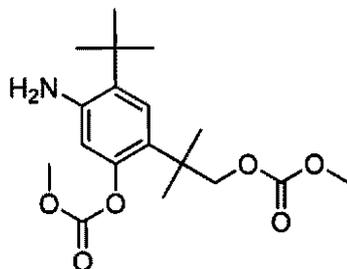


化合物 26

化合物 1 3 と

【 0 1 7 5 】

【化 5 3】

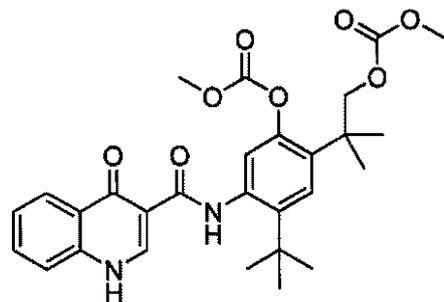


化合物 13

反応させるステップであって、ここで、反応温度を約 2 0 から 3 0 の間に維持し、反応を少なくとも 7 0 時間進行させて、化合物 1 4 を

【 0 1 7 6 】

【化 5 4】



化合物 14

生成するステップと；

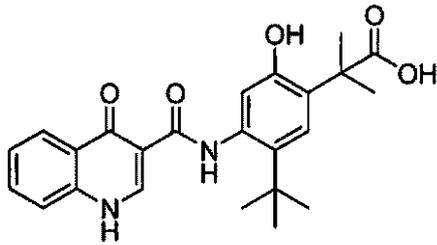
(b) メタノール中で、化合物 1 4 を K O H で処理するステップとを含む。

【 0 1 7 7 】

別の特定の実施形態では、下式の化合物 28 を調製する方法は、

【0178】

【化55】



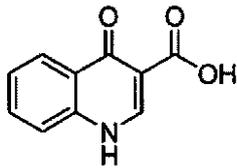
化合物 28

10

(a) HATU および DIEA の存在下で、溶媒としてアセトニトリルを使用して、化合物 26 を

【0179】

【化56】



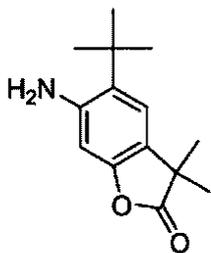
化合物 26

20

化合物 20 と

【0180】

【化57】



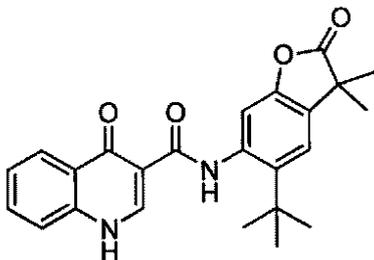
化合物 20

30

反応させるステップであって、ここで、反応温度を約 40 から 50 の間に維持し、反応を少なくとも 3 日間進行させて、化合物 21 を

【0181】

【化58】



化合物 21

40

生成するステップと；

(b) メタノール中で、化合物 21 を NaOH で処理するステップとを含む。

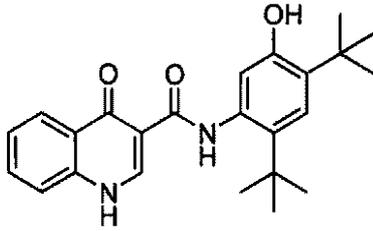
50

【 0 1 8 2 】

さらに別の特定の実施形態では、下式の化合物 3 4 を調製する方法は、

【 0 1 8 3 】

【 化 5 9 】



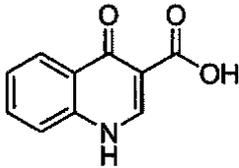
化合物 34

10

(a) T 3 P (登録商標) およびピリジンの存在下、溶媒として 2 - メチルテトラヒドロフランを使用して、化合物 2 6 を

【 0 1 8 4 】

【 化 6 0 】



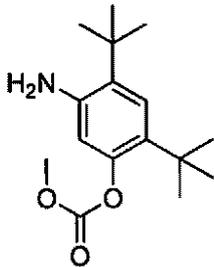
化合物 26

20

化合物 3 2 と

【 0 1 8 5 】

【 化 6 1 】



化合物 32

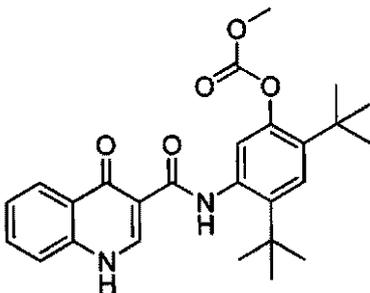
30

反応させるステップであって、ここで、反応温度を約 4 2 から約 3 の間に維持し、反応を少なくとも 2 時間進行させて、化合物 3 3 を

【 0 1 8 6 】

【 化 6 2 】

40



化合物 33

;

50

生成するステップと；

(b) 2 - メチルテトラヒドロフラン中で、化合物 3 3 を $\text{NaOMe} / \text{MeOH}$ で処理するステップとを含む。

【0187】

別の実施形態では、この方法はまた、化合物 3 4 のスラリーをアセトニトリルおよび水の混合物中で形成し、ここで、固体形態の化合物 3 4 を化合物 3 4 に変換するステップを含む。

【0188】

一実施形態では、アセトニトリルと水との比は、スラリー中で約 9 : 1 である。

【0189】

別の実施形態では、スラリーを約 73 から 83 の間の温度に加熱する。

【0190】

別の実施形態では、化合物 3 4 を少なくとも約 3 時間スラリーにしておく。

【0191】

さらなる実施形態では、この方法は、反応混合物を 1 N の HCl でクエンチするステップと；0.1 N の HCl を混合物に加え、それによって、二相混合物を作るステップと；二相混合物をかき混ぜるステップと；有機相を前記二相混合物から分離するステップと；前記有機相から固体物質を濾過し、除去するステップと；蒸留を使用して、有機相の体積をほぼ 50 % に減少させるステップと；前記有機相の体積が 100 % に増加するまで、アセトニトリルを有機相に加え、有機相の体積を約 50 % に減少させるステップを 3 回行うステップと；アセトニトリルを加え、次いで、水を加えることにより、有機相の体積を約 100 % に増加させて、スラリーを形成するステップであって、ここで、最終溶媒比は、9 : 1 のアセトニトリル / 水であるステップと；前記スラリーを約 73 から 83 の間の温度に加熱するステップと；前記スラリーを少なくとも 5 時間攪拌するステップと；前記スラリーを約 - 5 から 5 の間の温度に冷却するステップとを含む。

【0192】

別の実施形態では、この方法は、反応混合物を 1.2 N の HCl でクエンチするステップと；それによって二相混合物を作るステップと；前記二相混合物をかき混ぜるステップと；有機相を前記二相混合物から分離するステップと；0.1 N の HCl を有機層に加えて、それによって二相混合物を作るステップと；前記二相混合物をかき混ぜるステップと；有機相を分離するステップと；前記有機相から固体物質を濾過し、除去するステップと；蒸留を使用することにより、有機相の体積をほぼ 50 % に減少させるステップと；前記有機相の体積が 100 % に増加するまで、アセトニトリルを有機相に加え、有機相の体積を約 50 % に減少させるステップを 3 回行うステップと；アセトニトリルを加え、次いで、水を加えることにより、有機相の体積を約 100 % に増加させて、スラリーを形成するステップであって、ここで、最終溶媒比は、9 : 1 のアセトニトリル / 水であるステップと；前記スラリーを約 73 から 83 の間の温度に加熱するステップと；前記スラリーを少なくとも 5 時間攪拌するステップと；前記スラリーを約 20 から 25 の間の温度に冷却するステップと；前記スラリーから固体物質を濾過し、除去するステップと；約 20 から 25 の間の温度を有するアセトニトリルで固体物質を 4 回洗浄するステップと；真空下、45 から約 55 の温度で固体物質を乾燥させるステップとを含む。

【0193】

一実施形態では、反応をクエンチするために使用される 1 N の HCl の体積は、元々の反応混合物の全体積の 25 % に等しく；反応混合物に加えられる 0.1 N の HCl の体積は、元々の反応混合物の全体積の 25 % に等しく；蒸留ステップを減圧で行うが、その際、反応容器の外側の温度は約 45 未満であり、反応混合物の温度は約 0 を超える。

【0194】

さらなる実施形態では、この方法は、化合物 3 4 のスラリーを酢酸イソプロピル中で生成するステップを含む。

【0195】

10

20

30

40

50

一実施形態では、スラリーを還流温度に加熱する。

【0196】

別の実施形態では、化合物34を、少なくとも約3時間スラリーにしておく。

【0197】

ある種の実施形態では、化合物34を調製する方法はさらに、化合物34を2-メチルテトラヒドロフランに溶解させるステップと；0.1NのHClをその溶液に加えて、二相溶液を作り、これを攪拌するステップとを含む。別の実施形態では、この方法はさらに、有機相を二相溶液から分離するステップを含む。別の実施形態では、この方法はさらに、有機相から固体物質を濾過し、除去するステップを含む。別の実施形態では、この方法はさらに、蒸留を使用して、有機相の体積を約50%に減少させるステップを含む。別の実施形態では、この方法はさらに、有機相の体積が100%に増加するまでMeOAc、EtOAc、IPA c、t-BuOAc、テトラヒドロフラン（THF）、Et₂Oまたはメチル-t-ブチルエーテル（MTBE）を有機相に加え、蒸留を使用して有機相の体積を50%に減少させる手順を3回行うステップを含む。別の実施形態では、この方法はさらに、有機相の体積が100%に増加するまでMeOAc、EtOAc、IPA c、t-BuOAc、テトラヒドロフラン（THF）、Et₂Oまたはメチル-t-ブチルエーテル（MTBE）を有機相に加えるステップを含む。別の実施形態では、この方法はさらに、有機相を還流温度に加熱するステップと、前記還流温度を少なくとも約5時間維持するステップとを含む。別の実施形態では、この方法はさらに、有機相を約-5から約5の間の温度に、4.5時間から5.5時間にわたって冷却するステップを含む。

10

20

【0198】

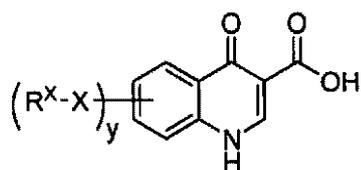
別の実施形態では、化合物34を調製するこの方法はさらに、溶液中に化合物34を含む飽和反応混合物に、実質的に純粋な化合物34の少なくとも1個の結晶を播種することを含む化合物34を結晶化するステップを含む。

【0199】

別の実施形態では、本発明は、式2の化合物を

【0200】

【化63】



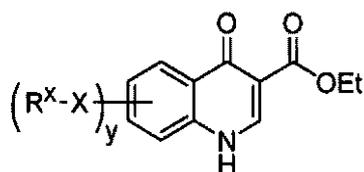
式 2

30

調製する方法を提供し、この方法は、式4の化合物を

【0201】

【化64】



式 4

40

加水分解するステップを含む。

【0202】

さらなる実施形態では、溶媒の存在下で加水分解剤を使用して、式4の化合物を加水分解する。

50

【0203】

一部のさらなる実施形態では、加水分解剤は、 HCl 、 H_2SO_4 、 H_3PO_4 、 Na_2CO_3 、 LiOH 、 KOH または NaOH である。

【0204】

一部の実施形態では、加水分解で使用される溶媒は、 H_2O 、メタノール、エタノール、イソプロパノールまたは t -ブタノールである。

【0205】

さらに他の実施形態では、本発明は、本明細書に記載の任意の方法により生成された化合物を提供する。

【0206】

さらなる実施形態では、本発明は、本明細書に記載の任意の方法により生成された化合物を含む医薬組成物を提供する。

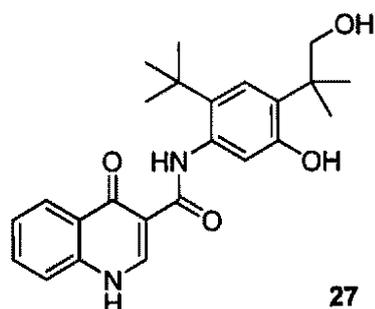
10

【0207】

一態様では、本発明は、化合物27を

【0208】

【化65】

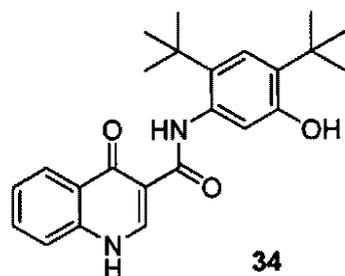


20

調製する方法を提供し、この方法は、化合物34を

【0209】

【化66】



30

生物学的組成物と接触させることを含む。

【0210】

この態様の一実施形態では、生物学的組成物は、真菌、細菌および古細菌からなる群から選択される生物を含む。

40

【0211】

一実施形態では、生物学的組成物は、真菌である。さらなる実施形態では、真菌は、単細胞真菌である。別の実施形態では、真菌は、多細胞真菌である。

【0212】

さらなる実施形態では、真菌は、*Absidia*、*Aspergillus*、*Beauveria*、*Botrytis*、*Cunninghamella*、*Cyathus*、*Gliocladium*、*Mortierella*、*Mucor*、*Phanerochaete*、*Stemphylium*、*Syncephalastrum*および*Verticillium*からなる群から選択される多細胞真菌である。

【0213】

50

さらなる実施形態では、真菌は、*Absidia pseudocylindrospora*、*Aspergillus alliaceus*、*Aspergillus ochraceus*、*Beauveria bassiana*、*Cunninghamella blakesleeana*、*Cunninghamella echinulata*、*Mortierella isabellina*、*Mucor plumbeus*、*Phanerochaete chrysosporium*、*Syncephalastrum racemosum*および*Verticillium theobromae*からなる群から選択される多細胞真菌である。

【0214】

別の実施形態では、真菌は、*Candida*、*Debaryomyces*、*Geotrichum*、*Pichia*、*Rhodotorula*、*Saccharomyces*、*Sporobolomyces*、*Williopsis*および*Yarrowia*からなる群から選択される単細胞真菌である。

10

【0215】

さらなる実施形態では、真菌は、*Candida paripsilosis*、*Debaryomyces hansenii*、*Geotrichum candidum*、*Pichia methanolica*、*Pichia subpellucosa*、*Rhodotorula glutinis*、*Rhodotorula mucaliginosa*、*Saccharomyces cerevisiae*、*Sporobolomyces salmonicolor*、*Williopsis saturnis*および

20

【0216】

*Yarrowia lipolytica*からなる群から選択される単細胞真菌である。

別の実施形態では、生物は、古細菌である。さらなる実施形態では、古細菌は、*Pyrococcus*である。なおさらなる実施形態では、古細菌は、*Pyrococcus furiosus*である。

【0217】

別の実施形態では、生物は、細菌である。

【0218】

さらなる実施形態では、細菌は、*Lactobacillus*、*Pseudomonas*、*Rhodococcus*および*Streptomyces*からなる群から選択される

30

【0219】

さらなる実施形態では、細菌は、*Lactobacillus reuterii*、*Pseudomonas methanolica*、*Rhodococcus erythropolis*、*Streptomyces griseus*、*Streptomyces griseolus*、*Streptomyces platensis*および*Streptomyces rimosus*からなる群から選択される。

【0220】

なおさらなる実施形態では、生物学的組成物には、*Streptomyces rimosus*またはその断片が包含される。

40

【0221】

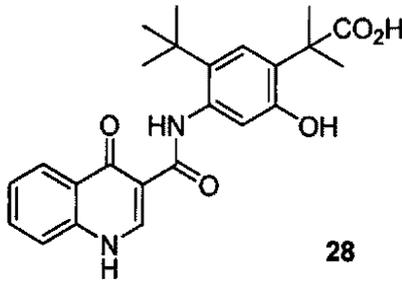
この態様の一実施形態では、生物学的組成物は溶媒を含む。さらなる実施形態では、溶媒は水を含む。なおさらなる実施形態では、溶媒は、緩衝液である。なおさらなる実施形態では、溶媒は、約7のpHを有するリン酸カリウム緩衝液である。

【0222】

一態様では、本発明は、下式の化合物28を調製する方法を提供し

【0223】

【化67】

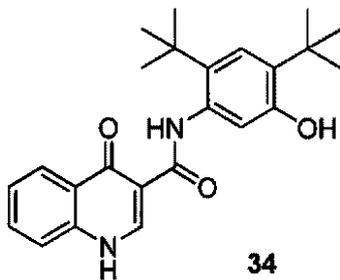


この方法は、化合物34を

10

【0224】

【化68】



20

生物学的組成物と反応させるステップを含む。

【0225】

この態様の一実施形態では、生物学的組成物は、真菌、細菌および古細菌からなる群から選択される生物を含む。

【0226】

一実施形態では、生物学的組成物は、真菌である。さらなる実施形態では、真菌は、単細胞真菌である。別の実施形態では、真菌は、多細胞真菌である。

【0227】

さらなる実施形態では、真菌は、*Absidia*、*Aspergillus*、*Beauveria*、*Botrytis*、*Cunninghamella*、*Cyathus*、*Gliocladium*、*Mortierella*、*Mucor*、*Phanerochaete*、*Stemphylium*、*Syncephalastrum*および*Verticillium*からなる群から選択される多細胞真菌である。

30

【0228】

さらなる実施形態では、真菌は、*Absidia pseudocylindrospora*、*Aspergillus alliaceus*、*Aspergillus ochraceus*、*Beauveria bassiana*、*Cunninghamella blakesleeana*、*Cunninghamella echinulata*、*Mortierella isabellina*、*Mucor plumbeus*、*Phanerochaete chrysosporium*、*Syncephalastrum racemosum*および*Verticillium theobromae*からなる群から選択される多細胞真菌である。

40

【0229】

別の実施形態では、真菌は、*Candida*、*Debaryomyces*、*Geotrichum*、*Pichia*、*Rhodotorula*、*Saccharomyces*、*Sporobolomyces*、*Williopsis*および*Yarrowia*からなる群から選択される単細胞真菌である。

【0230】

さらなる実施形態では、真菌は、*Candida paripsilosis*、*Deb*

50

aryomyces hansenii、Geotrichum candidum、Pichia methanolica、Pichia subpelliculosa、Rhodotorula glutinis、Rhodotorula mucaliginosa、Saccharomyces cerevisiae、Sporobolomyces salmonicolor、Williopsis saturnisおよびYarrowia lipolyticaからなる群から選択される単細胞真菌である。

【0231】

別の実施形態では、生物は、古細菌である。さらなる実施形態では、古細菌は、Pyrococcusである。なおさらなる実施形態では、古細菌はPyrococcus furiosusである。

10

【0232】

別の実施形態では、生物は細菌である。

【0233】

さらなる実施形態では、細菌は、Lactobacillus、Pseudomonas、RhodococcusおよびStreptomycesからなる群から選択される。

【0234】

さらなる実施形態では、細菌は、Lactobacillus reuteri、Pseudomonas methanolica、Rhodococcus erythropolis、Streptomyces griseus、Streptomyces griseolus、Streptomyces platensisおよびStreptomyces rimosusからなる群から選択される。

20

【0235】

この態様の一実施形態では、生物学的組成物は、Streptomyces rimosusまたはその断片を含む。

【0236】

この態様の一実施形態では、生物学的組成物は溶媒を含む。さらなる実施形態では、溶媒は水を含む。なおさらなる実施形態では、溶媒は緩衝液である。なおさらなる実施形態では、溶媒は、約7のpHを有するリン酸カリウム緩衝液である。

【0237】

III. 一般的合成

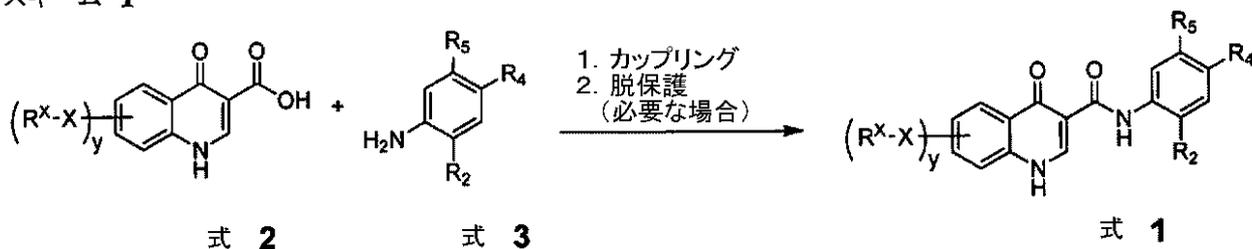
式1の化合物は、スキーム1に従って合成することができる。

30

【0238】

【化69】

スキーム 1



40

スキーム1では、式3のアニリン（式中、 R_2 、 R_4 および R_5 は、場合によって、および独立に、上記で定義されている官能基で置換されており、これらの官能基は場合によって、および独立に、その上に保護基を有している）を、式2のカルボン酸中間体とカップリング条件下で反応させる。次いで、1個または複数の保護基を有している式1の誘導体を脱保護して、保護されていない式1の誘導体を得ることができる。

【0239】

50

反応物を適切な溶媒に溶解し、場合によって適切な塩基の存在下で、生じた溶液を適切なカップリング試薬で処理することにより、スキーム 1 に記載されているカップリング反応を達成することができる。

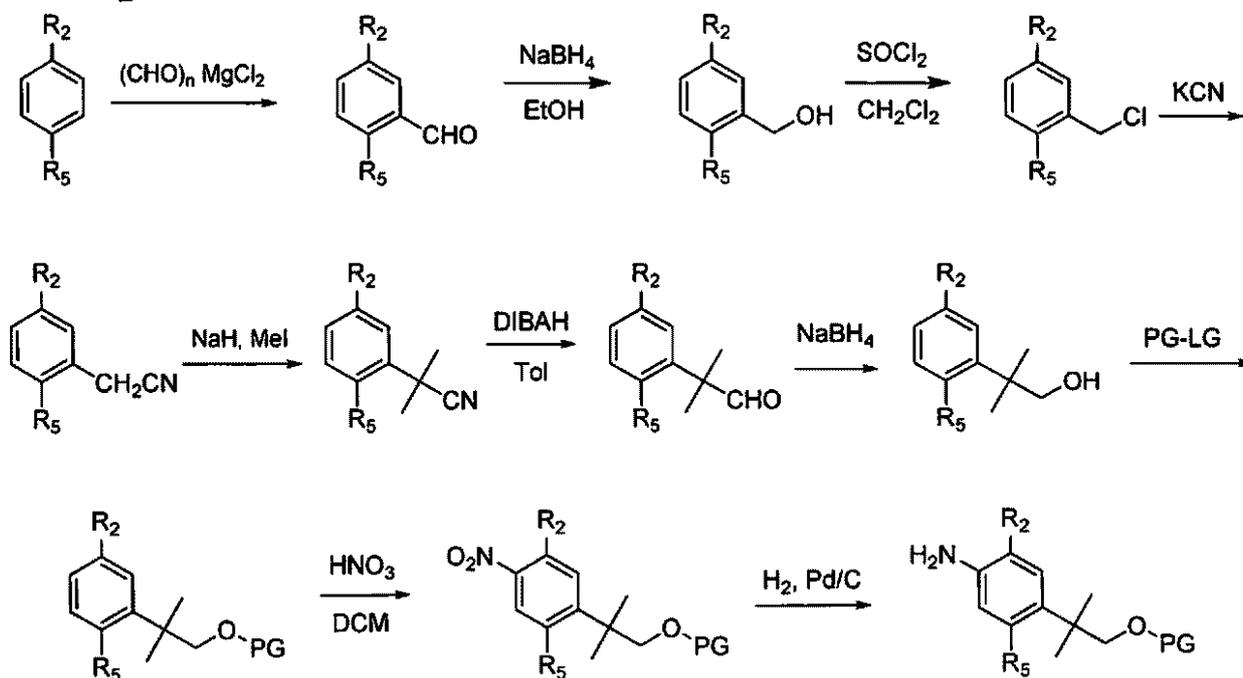
【0240】

式 3 のアニリン（式中、 R_4 は、保護されている 1 - ヒドロキシ - 2 - メチルプロパン - 2 - イルである）は、スキーム 2 に従って合成することができる。

【0241】

【化 70】

スキーム 2

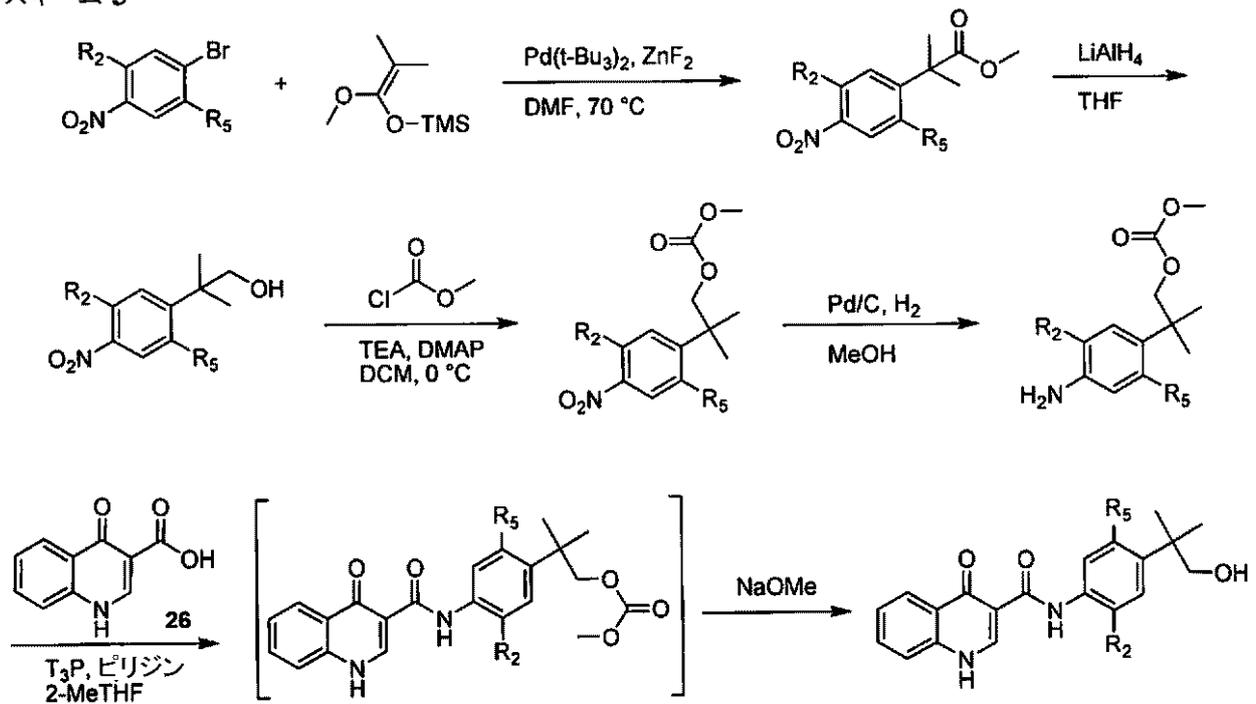


別法では、式 3 のアニリン（式中、 R_4 は、保護されている 1 - ヒドロキシ - 2 - メチルプロパン - 2 - イルである）は、スキーム 3 に従って合成することができる。

【0242】

【化 7 1】

スキーム 3



10

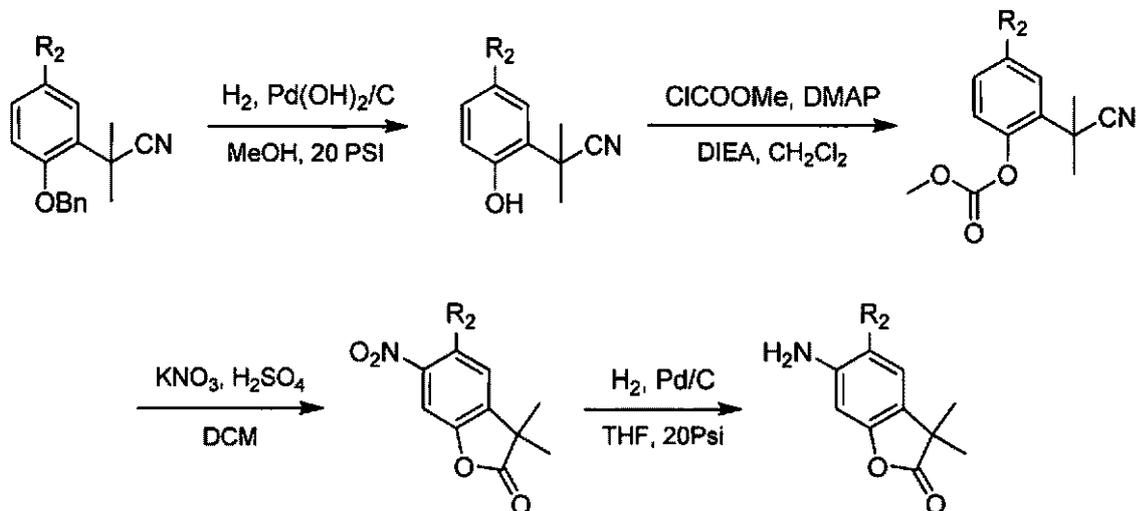
20

式 3 のアニリン（式中、 R_4 および R_5 は、それらが結合しているフェニル環と一緒に、3,3-ジメチルベンゾフラン-2(3H)-オンを形成している）は、スキーム 4 に従って合成することができる。

【 0 2 4 3】

【化 7 2】

スキーム 4



30

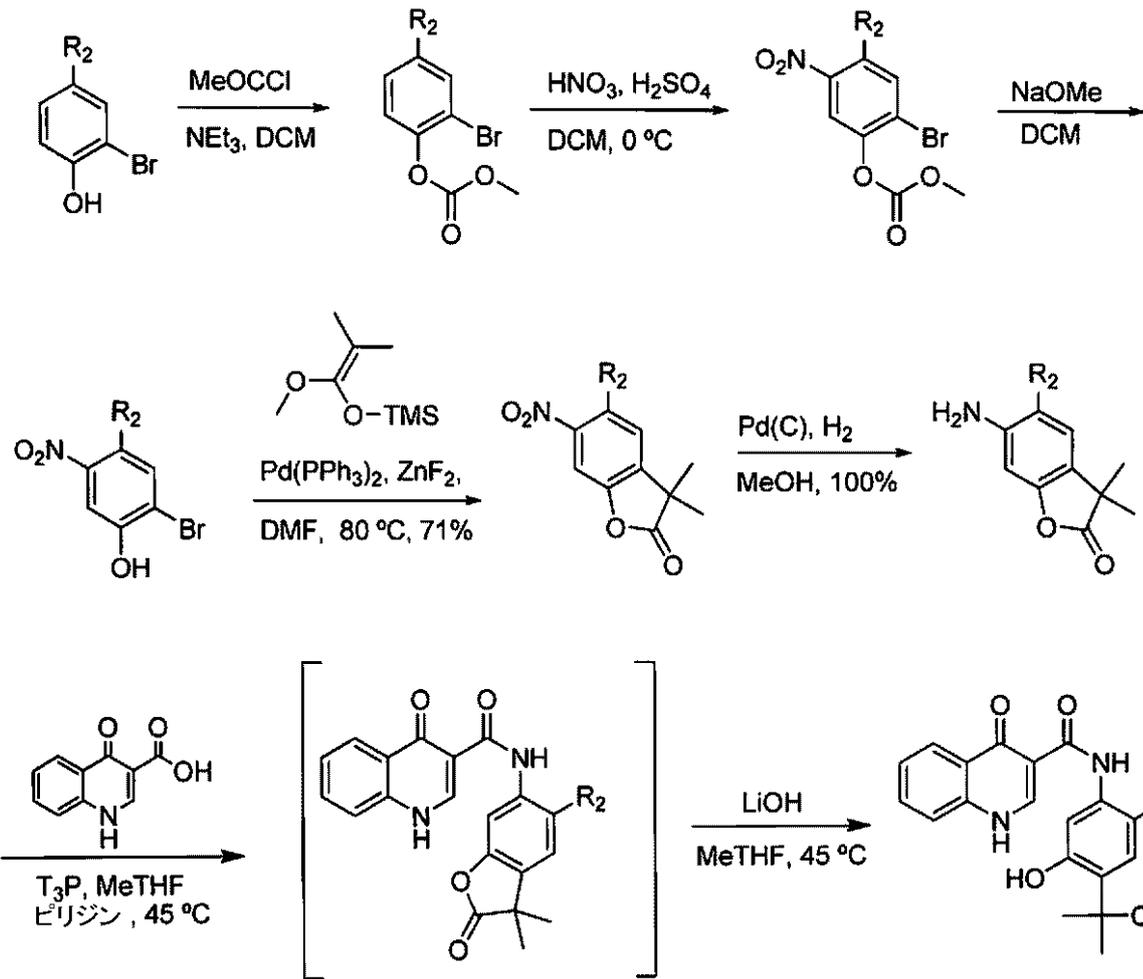
40

別法では、式 3 のアニリン（式中、 R_4 および R_5 は、それらが結合しているフェニル環と一緒に、3,3-ジメチルベンゾフラン-2(3H)-オンを形成している）は、スキーム 5 に従って合成することができる。

【 0 2 4 4】

【化73】

スキーム5



10

20

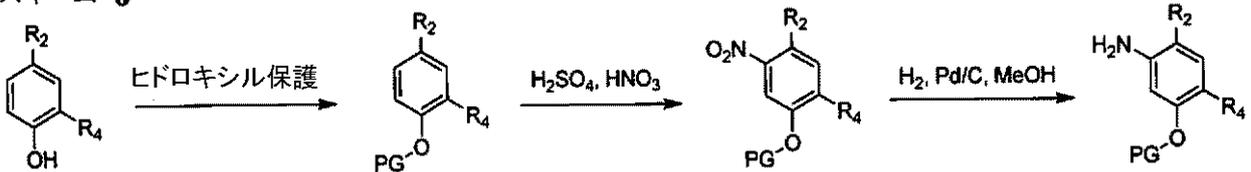
30

式3のアニリン(式中、 R_5 は、保護されているヒドロキシルである)は、スキーム6に従って合成することができる。

【0245】

【化74】

スキーム6



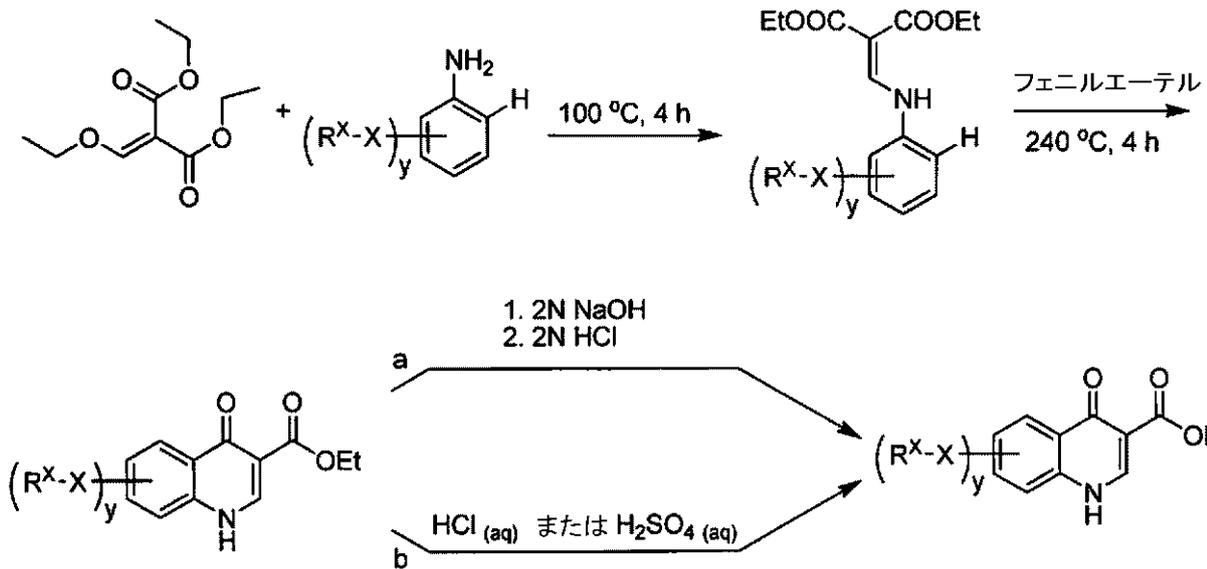
式2のジヒドロキノリンカルボン酸は、スキーム7に従って合成することができ、ここでは、アニリン誘導体を $EtOCH=C(COOEt)_2$ との共役付加に、続いて、熱転位および加水分解に供する。

【0246】

40

【化 7 5】

スキーム 7



10

I V . 使用および使用方法

薬学的に許容される組成物

20

本発明の一態様では、本明細書に記載の任意の化合物を含み、薬学的に許容される担体、アジュバントまたはビヒクルを場合によって含む薬学的に許容される組成物を提供する。ある種の実施形態では、これらの組成物は、1種または複数の追加的な治療薬を場合によってさらに含む。

【0247】

また、ある種の本発明の化合物は、治療のために遊離形態で、または適切な場合には、薬学的に許容される誘導体もしくはそのプロドラッグとして存在し得ることは認められるであろう。本発明によれば、薬学的に許容される誘導体またはプロドラッグには、これらに限られないが、それを必要とする患者に投与すると、直接的または間接的に、本明細書に別段に記載の化合物またはその代謝産物もしくは残存物をもたらし得る薬学的に許容される塩、エステル、そのようなエステルの塩または任意の他の付加物もしくは誘導体が包含される。

30

【0248】

本明細書で使用される場合、「薬学的に許容される塩」という用語は、妥当な医学的判断の範囲内で、過度な毒性、刺激、アレルギー性応答などを伴うことなく、ヒトおよび下級動物の組織と接触した状態で使用するために適しており、ならびに合理的な利益/リスク比に見合う塩を指す。「薬学的に許容される塩」は、レシピエントに投与すると、直接的または間接的に、本発明の化合物またはその阻害的に活性な代謝産物もしくは残存物をもたらし得る本発明の化合物の任意の非毒性の塩またはそのエステルの塩を意味する。

【0249】

40

薬学的に許容される塩は、当分野で周知である。例えば、S. M. Bergeらは、参照により本明細書に援用される J. Pharmaceutical Sciences、1977年、66巻、1~19頁において詳細に、薬学的に許容される塩を記載している。本発明の化合物の薬学的に許容される塩には、適切な無機および有機の酸および塩基に由来するものが包含される。薬学的に許容される非毒性の酸付加塩の例は、塩酸、臭化水素酸、リン酸、硫酸および過塩素酸などの無機酸で、または酢酸、シュウ酸、マレイン酸、酒石酸、クエン酸、コハク酸もしくはマロン酸などの有機酸で形成されるか、またはイオン交換などの当分野で使用される他の方法を使用することによって形成されるアミノ基の塩である。他の薬学的に許容される塩には、アジピン酸塩、アルギン酸塩、アスコルビン酸塩、アスパラギン酸塩、ベンゼンスルホン酸塩、安息香酸塩、重硫酸塩、ホウ酸塩、

50

酪酸塩、樟脳酸塩、樟脳スルホン酸塩、クエン酸塩、シクロペンタンプロピオン酸塩、ジグルコン酸塩、ドデシル硫酸塩、エジシル酸塩（エタンジスルホン酸塩）、エタンスルホン酸塩、ギ酸塩、フマル酸塩、グルコヘプト酸塩、グリセロリン酸塩、グルコン酸塩、ヘミ硫酸塩、ヘプタン酸塩、ヘキサ酸塩、ヨウ化水素酸塩、2-ヒドロキシ-エタンスルホン酸塩、ラクチオン酸塩、乳酸塩、ラウリン酸塩、ラウリル硫酸塩、リンゴ酸塩、マレイン酸塩、マロン酸塩、メタンスルホン酸塩、2-ナフタレンスルホン酸塩、ニコチン酸塩、硝酸塩、オレイン酸塩、シュウ酸塩、パルミチン酸塩、パモ酸塩、ペクチン酸塩、過硫酸塩、3-フェニルプロピオン酸塩、リン酸塩、ピクリン酸塩、ピバル酸塩、プロピオン酸塩、ステアリン酸塩、コハク酸塩、硫酸塩、酒石酸塩、チオシアン酸塩、p-トルエンスルホン酸塩、ウンデカン酸塩、吉草酸塩などが包含される。適切な塩基に由来する塩には、アルカリ金属塩、アルカリ土類金属塩、アンモニウムおよび $N^+(C_{1-4}アルキル)_4$ 塩が包含される。本発明はまた、本明細書に開示されている化合物の任意の塩基性窒素含有基の四級化を想定している。このような四級化によって、水溶性もしくは油溶性または分散性の生成物を得ることができる。代表的なアルカリ金属塩またはアルカリ土類金属塩には、ナトリウム、リチウム、カリウム、カルシウム、マグネシウムなどが包含される。さらなる薬学的に許容される塩には、適切な場合、ハライド、ヒドロキシド、カルボキシレート、スルフェート、ホスフェート、ニトレート、低級アルキルスルホネートおよびアリールスルホネートなどの対イオンを使用して形成される非毒性アンモニウム、第四級アンモニウムおよびアミンカチオンが包含される。

10

20

30

40

50

【0250】

上記の通り、本発明の薬学的に許容される組成物は追加的に、薬学的に許容される担体、アジュバントまたはビヒクルを含み、これらには、本明細書で使用される場合、所望の特定の剤形に適しているような任意および全ての溶媒、希釈剤または他の液体ビヒクル、分散または懸濁助剤、界面活性剤、等張化剤、増粘剤または乳化剤、保存剤、固体結合剤、滑沢剤などが包含される。Remington's Pharmaceutical Sciences、第16版、E.W. Martin (Mack Publishing Co., Easton, Pa., 1980年)は、薬学的に許容される組成物を製剤化する際に使用される様々な担体およびその調製のための公知の技術を開示している。何らかの望ましくない生物学的作用を生じるか、または他に、薬学的に許容される組成物の他の成分のいずれかと有害に相互作用することなどによって、任意の従来製の担体媒体が、本発明の化合物と非適合性である場合を除いて、その使用は、本発明の範囲内であることが企図されている。薬学的に許容される担体として働き得る物質のいくつかの例には、これらに限られないが、イオン交換体、アルミナ、ステアリン酸アルミニウム、レシチン、ヒト血清アルブミンなどの血清タンパク質、リン酸塩、グリシン、ソルビン酸またはソルビン酸カリウムなどの緩衝物質、植物性飽和脂肪酸の部分グリセリド混合物、水、硫酸プロタミン、リン酸水素二ナトリウム、リン酸水素カリウム、塩化ナトリウム、亜鉛塩などの塩または電解質、コロイド性シリカ、三ケイ酸マグネシウム、ポリビニルピロリドン、ポリアクリレート、ワックス、ポリエチレン-ポリオキシプロピレン-ブロックポリマー、羊毛脂、ラクトース、グルコースおよびスクロースなどの糖；コーンスターチおよびジャガイモデンプンなどのデンプン；カルボキシメチルセルロースナトリウム、エチルセルロースおよび酢酸セルロースなどのセルロースおよびその誘導体；トラガカント粉末；麦芽；ゼラチン；タルク；カカオ脂および坐剤用ワックスなどの賦形剤；ラッカセイ油、綿実油；ベニバナ油；ゴマ油；オリーブ油；トウモロコシ油およびダイズ油などのオイル；プロピレングリコールまたはポリエチレングリコールなどのグリコール；オレイン酸エチルおよびラウリン酸エチルなどのエステル；寒天；水酸化マグネシウムおよび水酸化アルミニウムなどの緩衝剤；アルギン酸；発熱物質不含有水；等張性食塩水；リンゲル液；エチルアルコールおよびリン酸緩衝液、さらに、ラウリル硫酸ナトリウムおよびステアリン酸マグネシウムなどの他の非毒性の適合性滑沢剤が包含され、さらに、着色剤、離型剤、コーティング剤、甘味剤、香味剤および芳香剤、保存剤および抗酸化剤もまた、処方者の判断に従って、組成物中に存在してよい。

【0251】

化合物および薬学的に許容される組成物の使用

なお別の態様では、本発明は、C F T R 変異が関与している状態、疾患または障害を治療するまたはその重症度を軽減する方法を提供する。ある種の実施形態では、本発明は、C F T R 活性の不全が関与している状態、疾患または障害を治療する方法を提供し、この方法は、式1の化合物を含む組成物を、それを必要とする被験体、好ましくは哺乳動物に投与することを含む。

【0252】

別の態様では、本発明はまた、患者において疾患を治療するまたはその重症度を軽減する方法を提供し、この方法は、前記患者に、本明細書で定義される通りの組成物の1種を投与することを含み、その際、前記疾患は、嚢胞性線維症、喘息、喫煙誘発性C O P D、慢性気管支炎、鼻副鼻腔炎、便秘、膵炎、膵機能不全、先天性両側精管欠損症(C B A V D)によって引き起こされる男性不妊症、軽度肺疾患、突発性膵炎、アレルギー性気管支肺アスペルギルス症(A B P A)、肝臓疾患、遺伝性気腫、遺伝性ヘモクロマトーシス、プロテインC欠損症などの凝固-線維素溶解欠損症、1型遺伝性血管浮腫、家族性高コレステロール血症、1型カイロミクロン血症、無リポ蛋白血症などの脂質処理欠損症、I細胞病/偽ハーラー、ムコ多糖症、サンドホフ/テイ-サックスなどのリソソーム蓄積症、クリグラー・ナジャー症候群I I型、多腺性内分泌障害/高インスリン血症、真性糖尿病、ラロン型小人症、ミエロペルオキシダーゼ欠損症、原発性副甲状腺機能低下症、黒色腫、グリカノシスC D G 1型、先天性甲状腺機能亢進症、骨形成不全症、遺伝性低フィブリノゲン血症、A C T 欠損症、尿崩症(D I)、ニューロフィシン性D I、腎性D I、シャルコー・マリトウス症候群、ペリツェウス・メルツバッハー病、アルツハイマー病、パーキンソン病、筋萎縮性側索硬化症、進行性核上性麻痺、ピック病などの神経変性疾患、ハンチントン病、脊髄小脳失調症I型、球脊髄性筋萎縮症、歯状核赤核淡蒼球ルイ体萎縮症および筋強直性ジストロフィーなどのいくつかのポリグルタミン神経障害、さらに遺伝性クロイツフェルト・ヤコブ病(プリオンタンパク質処理欠損に起因する)などの海綿状脳症、ファブリー病、シュトロイスラー-シャインカー症候群、C O P D、ドライアイ疾患、およびシェーグレン病、骨粗鬆症、オステオペニア、骨治癒および骨成長(骨修復、骨再生、骨吸収の低減および骨沈着の増大を包含)、ゴルハム症候群、先天性筋緊張症(ThomsonおよびBecker型)などの塩素イオンチャンネル病、バーター症候群I I I型、デント病、過剰驚愕症、てんかん、過剰驚愕症、リソソーム蓄積症、アンジェルマン症候群ならびに線毛の構造および/または機能の遺伝性障害に関する用語である、逆位を伴うP C D(カルタゲナー症候群としても公知)、逆位を伴わないP C Dおよび毛様体形成不全を包含する原発性線毛ジスキネジア(P C D)から選択される。

【0253】

一部の実施形態では、この方法は、患者において嚢胞性線維症を治療するまたはその重症度を軽減することを包含し、この方法は、前記患者に本明細書で定義される通りの組成物のうちの1種を投与することを含む。ある種の実施形態では、患者は、ヒトC F T Rの変異形態を有する。他の実施形態では、患者は、ヒトC F T Rの次の変異： F 5 0 8、R 1 1 7 HおよびG 5 5 1 Dのうちの1つまたは複数を含む。一実施形態では、この方法は、ヒトC F T Rの F 5 0 8 変異を有する患者において嚢胞性線維症を治療するまたはその重症度を軽減することを包含し、これは、前記患者に本明細書で定義される通りの組成物のうちの1種を投与することを含む。一実施形態では、この方法は、ヒトC F T RのG 5 5 1 D 変異を有する患者において嚢胞性線維症を治療するまたはその重症度を軽減することを包含し、これは、前記患者に本明細書で定義される通りの組成物のうちの1種を投与することを含む。一実施形態では、この方法は、少なくとも1つの対立遺伝子上にヒトC F T Rの F 5 0 8 変異を有する患者において嚢胞性線維症を治療するまたはその重症度を軽減することを包含し、これは、前記患者に本明細書で定義される通りの組成物のうちの1種を投与することを含む。一実施形態では、この方法は、両方の対立遺伝子上にヒトC F T Rの F 5 0 8 変異を有する患者において嚢胞性線維症を治療するまたはそ

10

20

30

40

50

【0260】

一部の実施形態では、患者においてオステオペニアを治療するまたはその重症度を軽減する方法は、前記患者に、実質的に非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0261】

さらに他の実施形態では、患者においてオステオペニアを治療するまたはその重症度を軽減する方法は、前記患者に、非晶質の式1の化合物を投与することを含む。

【0262】

ある種の実施形態では、患者においてオステオペニアを治療するまたはその重症度を軽減する方法は、前記患者に、本明細書に記載の医薬組成物を投与することを含む。

10

【0263】

一部の態様では、本発明は、患者において骨治癒および/または骨修復する方法を提供し、この方法は、前記患者に、式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0264】

一部の実施形態では、患者において骨治癒および/または骨修復する方法は、前記患者に、実質的に非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0265】

さらに他の実施形態では、患者において骨治癒および/または骨修復する方法は、前記患者に、非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

20

【0266】

ある種の実施形態では、患者において骨治癒および/または骨修復する方法は、前記患者に、本明細書に記載の医薬組成物を投与することを含む。

【0267】

一部の態様では、本発明は、患者において骨吸収を低減する方法を提供し、この方法は、前記患者に、式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0268】

一部の実施形態では、患者において骨吸収を低減する方法は、前記患者に、実質的に非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

30

【0269】

さらに他の実施形態では、患者において骨吸収を低減する方法は、前記患者に、非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0270】

一部の態様では、本発明は、患者において骨沈着を増大する方法を提供し、この方法は、前記患者に、式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0271】

一部の実施形態では、患者において骨沈着を増大する方法は、前記患者に、実質的に非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0272】

さらに他の実施形態では、患者において骨沈着を増大する方法は、前記患者に、非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

40

【0273】

ある種の実施形態では、患者において骨沈着を増大する方法は、前記患者に、本明細書に記載の医薬組成物を投与することを含む。

【0274】

一部の態様では、本発明は、患者においてCOPDを治療するまたはその重症度を軽減する方法を提供し、この方法は、前記患者に、式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0275】

50

一部の実施形態では、患者においてCOPDを治療するまたはその重症度を軽減する方法は、前記患者に、実質的に非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0276】

さらに他の実施形態では、患者においてCOPDを治療するまたはその重症度を軽減する方法は、前記患者に、非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0277】

ある種の実施形態では、患者においてCOPDを治療するまたはその重症度を軽減する方法は、前記患者に、本明細書に記載の医薬組成物を投与することを含む。

10

【0278】

一部の態様では、本発明は、患者において喫煙誘発性COPDを治療するまたはその重症度を軽減する方法を提供し、この方法は、前記患者に、式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0279】

一部の実施形態では、患者において喫煙誘発性COPDを治療するまたはその重症度を軽減する方法は、前記患者に、実質的に非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0280】

さらに他の実施形態では、患者において喫煙誘発性COPDを治療するまたはその重症度を軽減する方法は、前記患者に、非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

20

【0281】

ある種の実施形態では、患者において喫煙誘発性COPDを治療するまたはその重症度を軽減する方法は、前記患者に、本明細書に記載の医薬組成物を投与することを含む。

【0282】

一部の態様では、本発明は、患者において慢性気管支炎を治療するまたはその重症度を軽減する方法を提供し、この方法は、前記患者に、式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0283】

一部の実施形態では、患者において慢性気管支炎を治療するまたはその重症度を軽減する方法は、前記患者に、実質的に非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

30

【0284】

さらに他の実施形態では、患者において慢性気管支炎を治療するまたはその重症度を軽減する方法は、前記患者に、非晶質の式1の化合物または薬学的に許容されるその塩を投与することを含む。

【0285】

ある種の実施形態では、患者において慢性気管支炎を治療するまたはその重症度を軽減する方法は、前記患者に、本明細書に記載の医薬組成物を投与することを含む。

40

【0286】

別の実施形態によれば、本発明は、嚢胞性線維症を治療する方法を提供し、この方法は、前記哺乳動物に、本発明の化合物を含む有効量の組成物を投与するステップを含む。

【0287】

本発明では、化合物または薬学的に許容される組成物の「有効量」は、上記で挙げた疾患、障害または状態のうちの1つまたは複数进行治疗するまたはその重症度を軽減するのに有効な量である。

【0288】

本発明の別の態様は、患者に、式1の化合物を含む組成物を少なくとも1日1回経口投与することにより、医薬組成物を投与する方法を提供する。一実施形態では、この方法は

50

、式1の化合物を含む医薬組成物を24時間毎に投与することを含む。別の実施形態では、この方法は、式1の化合物を含む医薬組成物を12時間毎に投与することを含む。さらなる実施形態では、この方法は、式1の化合物を含む医薬組成物を1日3回投与することを含む。なおさらなる実施形態では、この方法は、式1の化合物を含む医薬組成物を4時間毎に投与することを含む。

【0289】

化合物および組成物は、本発明の方法に従って、上記で挙げられた疾患、障害または状態のうちの1つまたは複数を経路を使用して投与することができる。

【0290】

ある種の実施形態では、本発明の化合物および組成物は、呼吸器および非呼吸器の上皮の頂端側膜において残留CFTR活性を示す患者において嚢胞性線維症を治療するまたはその重症度を軽減するために有用である。上皮表面に残留CFTR活性が存在することは、当分野で公知の方法、例えば、標準的な電気生理学的技術、生化学的技術または組織化学的技術を使用して、容易に検出し得る。このような方法は、*in vivo*または*ex vivo*での電気生理学的技術、汗もしくは唾液のCl⁻濃度の測定または細胞表面密度をモニタリングするための*ex vivo*での生化学的もしくは組織化学的技術を使用して、CFTR活性を同定する。このような方法を使用して、残留CFTR活性は、最も一般的な変異であるF508についてホモ接合性またはヘテロ接合性の患者を包含する様々な種々の変異についてヘテロ接合性またはホモ接合性の患者において容易に検出することができる。

【0291】

別の実施形態では、本発明の化合物および組成物は、薬理学的方法または遺伝子療法の使用で誘発または増強される、残留CFTR活性を有する患者において嚢胞性線維症を治療するまたはその重症度を軽減するために有用である。このような方法は、細胞表面に存在するCFTRの量を増大させ、それによって、それまで患者に存在しなかったCFTR活性を誘発するか、または患者において残留CFTR活性の既存レベルを増強する。

【0292】

一実施形態では、本発明の化合物および組成物は、残留CFTR活性を示すある種の遺伝子型、例えば、III型変異（調節またはゲート開閉が損傷）、IV型変異（コンダクタンスが変化）またはV型変異（合成が低下）（Lee R. Choo-Kang, Pamela L., Zeitlin, Type I, II, III, IV, and V cystic fibrosis Transmembrane Conductance Regulator Defects and Opportunities of Therapy; Current Opinion in Pulmonary Medicine 6巻: 521~529頁, 2000年）に該当する患者において嚢胞性線維症を治療するまたはその重症度を軽減するために有用である。残留CFTR活性を示す他の患者の遺伝子型は、これらのクラスのうちの1つについてホモ接合性であるか、またはI型変異、II型変異もしくは分類されない変異を包含する任意の他のクラスの変異とヘテロ接合性である患者を包含する。

【0293】

一実施形態では、本発明の化合物および組成物は、ある種の臨床表現型、例えば、代表的には、上皮の頂端側膜における残留CFTR活性の量と相関している中程度から軽度の臨床表現型に該当する患者において嚢胞性線維症を治療するまたはその重症度を軽減するために有用である。このような表現型には、膵臓機能不全を示す患者または突発性膵炎および先天性両側精管欠損症もしくは軽度の肺疾患を有すると診断される患者が包含される。

【0294】

必要とされる正確な量は、被験体の種、年齢および全身の健康状態、感染の重症度、特定の薬剤、その投与方法などに応じて、被験体によって変動する。本発明の化合物を好ま

10

20

30

40

50

しくは、投与の容易さおよび投薬の均質性のために、投薬単位形態で製剤化する。「投薬単位形態」という表現は、本明細書で使用される場合、治療される患者に適した薬剤の物理的に別個の単位を指す。しかしながら、本発明の化合物および組成物の合計1日使用量は、妥当な医学的判断の範囲内で、主治医によって決定されることは理解されるであろう。任意の特定の患者または生物についての特定の有効用量レベルは、治療されている障害および障害の重症度；使用される特定の化合物の活性；使用される特定の組成物；患者の年齢、体重、全身健康状態、性別および食事；投与時間、投与経路および使用される特定の化合物の排出速度；治療期間；使用される特定の化合物と組み合わせるまたは同時に使用される薬物ならびに医学分野において周知の類似の因子を包含する様々な因子に依存する。「患者」という用語は、本明細書で使用される場合、動物、好ましくは哺乳動物、最も好ましくはヒトを意味する。

10

【0295】

本発明の薬学的に許容される組成物は、ヒトおよび他の動物に、治療されている感染の重症度に応じて経口で、直腸に、非経口で、槽内に、腔内に、腹腔内に、局所的に（散剤、軟膏剤、点眼剤またはパッチなどにより）、頬内に、経口スプレーまたは経鼻噴霧剤としてなどで投与することができる。ある種の実施形態では、本発明の化合物を、1日当たり被験体の体重当たり約0.01mg/kgから約50mg/kg、好ましくは約0.5mg/kgから約25mg/kgの投薬レベルで1日1回または複数回で経口または非経投与して、所望の治療効果を得ることができる。

【0296】

経口投与のための液体剤形には、これらに限られないが、薬学的に許容される乳剤、マイクロ乳剤、液剤、懸濁剤、シロップ剤およびエリキシル剤が包含される。活性化化合物に加えて、液体剤形は、例えば水または他の溶媒などの当分野で通常使用される不活性希釈剤、エチルアルコール、イソプロピルアルコール、炭酸エチル、酢酸エチル、ベンジルアルコール、安息香酸ベンジル、プロピレングリコール、1,3-ブチレングリコール、ジメチルホルムアミドなどの可溶化剤および乳化剤、オイル（詳細には、綿実油、ラッカセイ油、トウモロコシ油、胚芽油、オリーブ油、ヒマシ油およびゴマ油）、グリセロール、テトラヒドロフルフリルアルコール、ポリエチレングリコールおよびソルビタンの脂肪酸エステルならびにこれらの混合物を含有してよい。不活性希釈剤の他に、経口組成物はまた、湿潤剤、乳化剤および懸濁化剤、甘味剤、香味剤および芳香剤などのアジュバントを

20

30

【0297】

注射用製剤、例えば、滅菌注射用水性または油性懸濁剤は、適切な分散化剤または湿潤剤および懸濁化剤を使用する公知の技術に従って製剤化することができる。滅菌注射用製剤はまた、非毒性の非経口的に許容される希釈剤または溶媒中の、例えば、1,3-ブタンジオール中の液剤としての滅菌注射用液剤、懸濁剤または乳剤であってもよい。使用することができる許容されるビヒクルおよび溶媒の中には、水、リンゲル液（U.S.P）および等張性塩化ナトリウム溶液がある。加えて、滅菌の固定油は、溶媒または懸濁媒体として従来から使用されている。この目的のために、合成のモノグリセリドまたはジグリセリドを包含する任意の無刺激性の固定油を使用することができる。加えて、オレイン酸

40

【0298】

注射用製剤は、例えば、細菌保持フィルターを介しての濾過によって、または使用前に、滅菌水または他の滅菌注射用媒体中に溶解または分散させることができる滅菌固体組成物の形態に滅菌剤を組み込むことによって、滅菌することができる。

【0299】

本発明の化合物の効果を持続させるために、皮下注射または筋肉内注射からの化合物の吸収を遅らせることが、多くの場合に望ましい。このことは、水溶性の低い結晶質または非晶質物質の液体懸濁剤を使用することによって達成され得る。次いで、化合物の吸収速度はその溶解速度に依存し、さらにこの溶解速度は、結晶サイズおよび結晶形に依存し得

50

る。別法では、非経口投与された化合物形態の吸収の遅延は、オイルビヒクル中に化合物を溶解または懸濁することによって達成される。注射用デポー形態は、ポリラクチド-ポリグリコリドなどの生分解性ポリマー中で化合物のマイクロカプセルマトリックスを形成することによって作製される。化合物とポリマーとの比および使用される特定のポリマーの性質に応じて、化合物の放出速度を制御することができる。他の生分解性ポリマーの例には、ポリ(オルトエステル)およびポリ(無水物)が包含される。デポー注射用製剤はまた、身体組織と適合性であるリポソームまたはマイクロ乳剤中に化合物を捕捉することによって、調製される。

【0300】

直腸または腔投与のための組成物は好ましくは、本発明の化合物と、周囲温度では固体であるが、体温では液体であるので、直腸または腔の内腔で溶けて、活性化化合物を放出するカカオバター、ポリエチレングリコールまたは坐剤用ワックスなどの適切な非刺激性賦形剤または担体とを混合することによって調製することができる坐剤である。

【0301】

経口投与のための固体剤形には、カプセル剤、錠剤、丸剤、散剤および顆粒剤が包含される。このような固体剤形では、活性化化合物を、クエン酸ナトリウムまたはリン酸二カルシウムなどの少なくとも1種の不活性な薬学的に許容される賦形剤または担体および/または a) デンプン、ラクトース、スクロース、グルコース、マンニトールおよびケイ酸などの充填剤または増量剤、 b) 例えば、カルボキシメチルセルロース、アルギン酸塩、ゼラチン、ポリビニルピロリジノン、スクロースおよびアラビアゴムなどの結合剤、 c) グリセロールなどの保湿剤、 d) 寒天、炭酸カルシウム、ジャガイモまたはタピオカデンプン、アルギン酸、ある種のケイ酸塩および炭酸ナトリウムなどの崩壊剤、 e) パラフィンなどの溶解遅延剤、 f) 第四級アンモニウム化合物などの吸収促進剤、 g) 例えば、セチルアルコールおよびグリセロールモノステアレートなどの湿潤剤、 h) カオリンおよびベントナイト粘土などの吸収剤および i) タルク、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸マグネシウム、固体ポリエチレングリコール、ラウリル硫酸ナトリウムなどの滑沢剤ならびにこれらの混合物と混合する。カプセル剤、錠剤および丸剤の場合には、剤形はまた、緩衝剤を含んでもよい。

【0302】

類似のタイプの固体組成物はまた、ラクトースまたは乳糖、さらには高分子量ポリエチレングリコールなどの賦形剤を使用する軟質および硬質充填ゼラチンカプセル剤において、充填剤として使用することができる。錠剤、糖剤、カプセル剤、丸剤および顆粒剤の固体剤形は、腸溶性コーティングおよび医薬製剤分野において周知の他のコーティングなどのコーティングおよびシェルを用いて調製することができる。これらは場合によって、不透明化剤を含有してよく、同様に、有効成分(複数化)を専らまたは優先的に腸管の特定の部位において、場合によって遅延して放出する組成からなってもよい。使用され得る包埋組成物の例には、ポリマー物質およびワックスが包含される。類似のタイプの固体組成物はまた、ラクトースまたは乳糖、さらには高分子量ポリエチレングリコールなどの賦形剤を使用する軟質および硬質充填ゼラチンカプセル剤において、充填剤として使用することができる。

【0303】

活性化化合物はまた、上記の通りの1種または複数の賦形剤を用いたマイクロカプセル化形態であってもよい。錠剤、糖剤、カプセル剤、丸剤および顆粒剤の固体剤形は、腸溶性コーティング、放出制御コーティングおよび医薬製剤分野において周知の他のコーティングなどのコーティングおよびシェルを用いて調製することができる。このような固体剤形では、活性化化合物を、スクロース、ラクトースまたはデンプンなどの少なくとも1種の不活性希釈剤と混合することができる。このような剤形はまた、通常の実施の通り、不活性希釈剤以外の追加的な物質、例えば、ステアリン酸マグネシウムおよび微結晶性セルロースなどの打錠滑沢剤および他の打錠補助剤を含んでもよい。カプセル剤、錠剤および丸剤の場合、剤形はまた、緩衝剤を含んでもよい。これらは、場合によって、不透明化剤を含有

10

20

30

40

50

してもよく、同様に、有効成分（複数可）を専らまたは優先的に、腸管の特定の部位において、場合によって遅延して放出する組成からなっておりよい。使用され得る包埋組成物の例には、ポリマー物質およびワックスが包含される。

【0304】

本発明の化合物の局所または経皮投与のための剤形には、軟膏剤、ペースト、クリーム剤、ローション剤、ゲル剤、散剤、液剤、噴霧剤、吸入剤またはパッチが包含される。活性成分を、滅菌条件下で、薬学的に許容される担体および任意の必要とされる保存剤または必要とされ得る場合は緩衝剤と混合する。眼科用製剤、点耳剤および点眼剤もまた、本発明の範囲内であることが企図されている。加えて、本発明は、経皮パッチの使用を企図しており、この経皮パッチは、身体への化合物の制御された送達を提供するという追加の利点を有する。このような剤形を、適切な媒体に化合物を溶解または分散させることによって調製する。皮膚を横断する化合物のフラックスを増大させるために、吸収増強剤もまた使用することができる。その速度は、速度制御膜を用意するか、またはポリマーマトリクスもしくはゲル中に化合物を分散させることによって制御することができる。

10

【0305】

CFTRのモジュレーターとして本発明において利用される化合物の活性は、当分野において一般に記載されている方法および本明細書中の実施例に記載されている方法に従ってアッセイすることができる。

【0306】

また、本発明の化合物および薬学的に許容される組成物を併用療法で使用することができる、すなわち、化合物および薬学的に許容される組成物を、1種または複数の他の所望の治療薬または医療手順と同時に、その前にまたはその後に投与することができることは認められるであろう。併用レジームにおいて使用するための特定の療法（治療薬または手順）の組み合わせでは、望ましい治療薬および/または手順の適合性ならびに達成されるべき望ましい治療効果が考慮されるはずである。また、使用される療法が、同じ障害に対して望ましい効果を達成し得る（例えば、本発明の化合物が、同じ障害を治療するために使用される別の薬剤と同時に投与され得る）か、またはそれらが、異なる効果（例えば、任意の有害な作用の制御）を達成し得ることも認められるであろう。本明細書で使用される場合、特定の疾患または状態を治療または予防するために通常投与される追加的な治療薬は、「治療されている疾患または状態に適している」として公知のものである。

20

30

【0307】

一実施形態では、追加的な薬剤は、粘液溶解剤、気管支拡張薬、抗生物質、抗感染薬、抗炎症薬、本発明の化合物以外のCFTRモジュレーターまたは栄養剤から選択される。

【0308】

一実施形態では、追加的な薬剤は、抗生物質である。本明細書で有用な例示的な抗生物質には、トブラマイシン吸入散剤（TIP）を包含するトブラマイシン、アジスロマイシン、アズトレオナムのエアロゾル化形態を包含するアズトレオナム、そのリポソーム製剤を包含するアミカシン、吸入により投与するのに適したその製剤を包含するシプロフロキサシン、そのエアロゾル化製剤を包含するレボフラキサシン（levofloxacin）および2種の抗生物質、例えば、ホスホマイシンとトブラマイシンとの組み合わせが包含される。

40

【0309】

別の実施形態では、追加的な薬剤は、粘液溶解剤である。本明細書で有用な例示的な粘液溶解剤には、Pulmozyme（登録商標）が包含される。

【0310】

別の実施形態では、追加的な薬剤は、気管支拡張薬である。例示的な気管支拡張薬には、アルブテロール、硫酸メタプロテネロール（metaprotenerol）、酢酸ピルブテロール、サルメテロールまたは硫酸テトラブリン（tetraabuline）が包含される。

【0311】

50

別の実施形態では、追加的な薬剤は、肺気道表面液を回復するのに有効である。そのような薬剤は、細胞内外への塩の移動を改善して、肺気道中の粘液をより水和させ、したがって、より容易に排出することを可能にする。例示的なそのような薬剤には、高張食塩水、デヌホソル四ナトリウム（[[(3S, 5R) - 5 - (4 - アミノ - 2 - オキシピリミジン - 1 - イル) - 3 - ヒドロキシオキソラン - 2 - イル]メトキシ - ヒドロキシホスホリル] [[(2R, 3S, 4R, 5R) - 5 - (2, 4 - ジオキシピリミジン - 1 - イル) - 3, 4 - ジヒドロキシオキソラン - 2 - イル]メトキシ - ヒドロキシホスホリル] オキシ - ヒドロキシホスホリル] 水素ホスフェート) またはブロンキトール (マンニトールの吸入製剤) が包含される。

【0312】

別の実施形態では、追加的な薬剤は、抗炎症薬、即ち、肺において炎症を低減し得る薬剤である。本明細書で有用な例示的なそのような薬剤には、イブプロフェン、ドコサヘキサエン酸 (DHA)、シルデナフィル、吸入グルタチオン、ピオグリタゾン、ヒドロキシクロロキンまたはシマバスタチン (simavastatin) が包含される。

【0313】

別の実施形態では、追加的な薬剤は、化合物 1 以外の CFTR モジュレーター、即ち、CFTR 活性をモジュレートする効果を有する薬剤である。例示的なそのような薬剤には、アタルレン (「PTC124 (登録商標)」; 3 - [5 - (2 - フルオロフェニル) - 1, 2, 4 - オキサジアゾール - 3 - イル]安息香酸)、シナブルチド、ランコブチド (lancovotide)、デペレスタット (ヒト組換え好中球エラストーゼ阻害薬)、コピプロストン (7 - { (2R, 4aR, 5R, 7aR) - 2 - [(3S) - 1, 1 - ジフルオロ - 3 - メチルペンチル] - 2 - ヒドロキシ - 6 - オキソオクタヒドロシクロペンタ [b]ピラン - 5 - イル}ヘプタン酸) または (3 - (6 - (1 - (2, 2 - ジフルオロベンゾ [d] [1, 3] ジオキソール - 5 - イル)シクロプロパンカルボキサミド) - 3 - メチルピリジン - 2 - イル)安息香酸) が包含される。別の実施形態では、追加的な薬剤は、(3 - (6 - (1 - (2, 2 - ジフルオロベンゾ [d] [1, 3] ジオキソール - 5 - イル)シクロプロパンカルボキサミド) - 3 - メチルピリジン - 2 - イル)安息香酸) である。

【0314】

別の実施形態では、追加的な薬剤は、栄養剤である。例示的なそのような薬剤には、Pancrease (登録商標)、Pancreacarb (登録商標)、Ultrase (登録商標) もしくは Creon (登録商標)、Liprotomase (登録商標) (旧 Trizyte k (登録商標))、Aquadeks (登録商標) を包含するパンクレリパーゼ (パンクレアチング (pancreating) 酵素補充) またはグルタチオン吸入が包含される。一実施形態では、追加的な栄養剤は、パンクレリパーゼである。

【0315】

本発明の組成物中に存在する追加的な治療薬の量は、唯一の活性薬剤としてその治療薬を含む組成物において通常投与されるであろう量を超えないであろう。好ましくは、本開示の組成物中での追加的な治療薬の量は、唯一の治療的活性薬剤としてその薬剤を含む組成物中に通常存在する量の約 50% から 100% の範囲であろう。

【0316】

本発明の化合物またはその薬学的に許容される組成物はまた、プロテアーゼ、人工弁、血管移植片、ステントおよびカテーテルなどの移植可能な医療用デバイスをコーティングするための組成物に組み込むことができる。したがって、本発明は、別の態様では、上記で一般的に記載されていて、ならびに本明細書中のクラスおよびサブクラスにおいて記載されている本発明の化合物ならびに前記の移植可能なデバイスをコーティングするのに適した担体とを含む、移植可能なデバイスをコーティングするための組成物を包含する。さらに別の態様では、本発明は、上記で一般的に記載されていて、ならびに本明細書中のクラスおよびサブクラスにおいて記載されている本発明の化合物と前記の移植可能なデバイスをコーティングするのに適した担体とを含む組成物でコーティングされた移植可能なデバ

10

20

30

40

50

イスを包含する。適切なコーティングおよびコーティングされた移植可能なデバイスの一般的な調製は、米国特許第6,099,562号；同第5,886,026号；および同第5,304,121号に記載されている。コーティングは代表的には、ヒドロゲルポリマー、ポリメチルジシロキサン、ポリカプロラクトン、ポリエチレングリコール、ポリ乳酸、エチレンビニルアセテートおよびこれらの混合物などの生物学的相容性ポリマー物質である。コーティングを場合によって、フルオロシリコン、ポリサッカリド、ポリエチレングリコール、リン脂質またはこれらの組み合わせの適切なトップコートによってさらに覆って、組成物に制御放出特性を付与することができる。

【0317】

本発明の別の態様は、生物学的試料または患者（例えば、*in vitro*または*in vivo*）においてCFTR活性をモジュレートすることに関し、この方法は、式1の化合物または前記化合物を含む組成物を患者に投与するか、それらと前記生物学的試料とを接触させるステップを含む。「生物学的試料」という用語は、本明細書で使用される場合、限定ではないが、細胞培養物またはその抽出物；哺乳動物から得られた生検材料またはその抽出物；および血液、唾液、尿、糞便、精液、涙液もしくは他の体液またはその抽出物を包含する。

10

【0318】

生物学的試料におけるCFTRのモジュレーションは、当業者に公知の様々な目的のために有用である。このような目的の例には、これらに限られないが、生物学的および病的現象におけるCFTRの研究；ならびにCFTRの新たなモジュレーターの比較評価が包含される。

20

【0319】

さらに別の実施形態では、*in vitro*または*in vivo*でアニオンチャネルの活性をモジュレートする方法が提供され、この方法は、前記チャネルと、式1の化合物とを接触させるステップを含む。実施形態において、アニオンチャネルは、塩素イオンチャネルまたはピカルボネートチャネルである。他の実施形態では、アニオンチャネルは、塩素イオンチャネルである。

【0320】

別の実施形態によれば、本発明は、細胞の膜において機能性CFTRの数を増大させる方法を提供し、この方法は、前記細胞と式1の化合物とを接触させるステップを含む。

30

【0321】

別の実施形態によれば、CFTRの活性は、膜貫通電位を測定することによって測定される。生物学的試料中の膜を横断する電位差を測定するための手段は、光学的膜電位アッセイまたは他の電気生理学的方法などの当分野で公知の方法のうちのいずれかを使用し得る。

【0322】

光学的膜電位アッセイは、電位/イオンプローブリーダー（VIPR）（Gonzalez, J. E., K. Oadesら（1999年）、「Cell-based assays and instrumentation for screening ion-channel targets」、Drug Discov Today 4巻（9）：431～439頁を参照されたい）などの蛍光変化を測定するための機器と組み合わせて、GonzalezおよびTsien（Gonzalez, J. E.およびR. Y. Tsien（1995年）、「Voltage sensing by fluorescence resonance energy transfer in single cells.」、Biophys J 69巻（4号）：1272～80頁およびGonzalez, J. E.およびR. Y. Tsien（1997年）；「Improved indicators of cell membrane potential that use fluorescence resonance energy transfer」、Chem Biol 4巻（4号）：269～77頁を参照されたい）により記載されている電圧感受性FRETセンサを利用する。

40

50

【0323】

これらの電圧感受性アッセイは、膜可溶性電圧感受性染料 DiSBAC₂(3) と、形質膜の外側小葉部 (outer leaflet) に結合している FRET ドナーとして作用する蛍光リン脂質 CC2-DMPPE との間の蛍光共鳴エネルギー移動 (FRET) の変化に基づく。膜電位 (V_m) の変化は、負に荷電した DiSBAC₂(3) を形質膜全体に再分布させ、それに応じて、CC2-DMPPE からのエネルギー移動の量が変化する。96 ウェルまたは 384 ウェルマイクロタイタープレートにおいて細胞ベースのスクリーニングを行うように設計されている一体化した液体取り扱い機および蛍光検出器である VIPR (商標) II を使用して、蛍光放出の変化をモニタリングすることができる。

【0324】

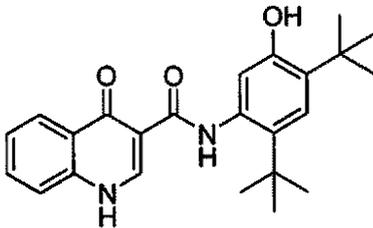
一実施形態では、本発明は、生物学的試料において CFTR 活性をモジュレートする方法を提供し、この方法は、前記生物学的試料を、 R_1 、 R_2 、 R_3 、 R_4 および Y が上記の通り定義される式 1 の化合物または薬学的に許容されるその塩と接触させるステップを含む。

【0325】

一実施形態では、本発明は、生物学的試料において CFTR 活性をモジュレートする方法を提供し、この方法は、前記生物学的試料を、本明細書に記載の方法を介して生成された下記構造の化合物：

【0326】

【化76】



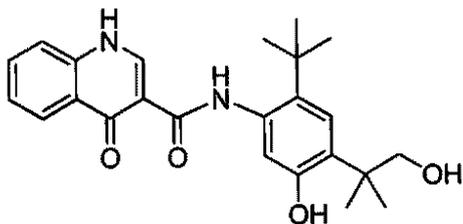
または薬学的に許容されるその塩と接触させるステップを含む。

【0327】

一実施形態では、本発明は、生物学的試料において CFTR 活性をモジュレートする方法を提供し、この方法は、前記生物学的試料を、本明細書に記載の方法を介して生成された下記構造の化合物：

【0328】

【化77】



または薬学的に許容されるその塩と接触させるステップを含む。

【0329】

一実施形態では、本発明は、生物学的試料において CFTR 活性をモジュレートする方法を提供し、この方法は、前記生物学的試料を、本明細書に記載の方法を介して生成された下記構造の化合物：

【0330】

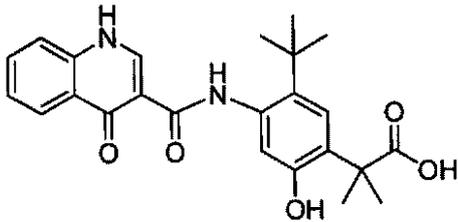
10

20

30

40

【化78】



または薬学的に許容されるその塩と接触させるステップを含む。

【0331】

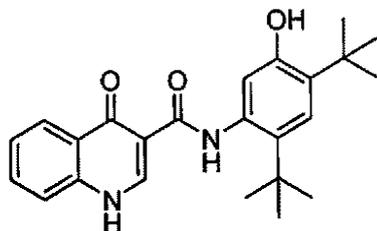
一実施形態では、本発明は、患者において疾患を治療するまたはその重症度を軽減する方法を提供し、この方法は、前記患者に、 R_1 、 R_2 、 R_3 、 R_4 および Y が上記の通り定義される有効量の式1の化合物または薬学的に許容できるその塩を投与することを含み、その際、前記疾患は、嚢胞性線維症、喘息、喫煙誘発性COPD、慢性気管支炎、鼻副鼻腔炎、便秘、膵炎、膵機能不全、先天性両側精管欠損症(CBAVD)によって引き起こされる男性不妊症、軽度肺疾患、突発性膵炎、アレルギー性気管支肺アスペルギルス症(ABPA)、肝臓疾患、遺伝性気腫、遺伝性ヘモクロマトーシス、プロテインC欠損症などの凝固-線維素溶解欠損症、1型遺伝性血管浮腫、家族性高コレステロール血症、1型カイロミクロン血症、無リポ蛋白血症などの脂質処理欠損症、I細胞病/偽ハーラー、ムコ多糖症、サンドホフ/テイ-サックスなどのリソソーム蓄積症、クリグラー・ナジャー症候群II型、多腺性内分泌障害/高インスリン血症、真性糖尿病、ラロン型小人症、ミエロペルオキシダーゼ欠損症、原発性副甲状腺機能低下症、黒色腫、グリカノシスCDG1型、先天性甲状腺機能亢進症、骨形成不全症、遺伝性低フィブリノゲン血症、ACT欠損症、尿崩症(DI)、ニューロフィシニン性DI、腎性DI、シャルコー・マリートゥース症候群、ペリツェウス・メルツパッハー病、アルツハイマー病、パーキンソン病、筋萎縮性側索硬化症、進行性核上性麻痺、ピック病などの神経変性疾患、ハンチントン病、脊髄小脳失調症I型、球脊髄性筋萎縮症、歯状核赤核淡蒼球ルイ体萎縮症および筋強直性ジストロフィーなどのいくつかのポリグルタミン神経障害、さらに遺伝性クロイツフェルト・ヤコブ病(プリオンタンパク質処理欠損に起因する)などの海綿状脳症、ファブリー病、シュトロイスラー-シャインカー症候群、COPD、ドライアイ疾患またはシェーグレン病から選択される。

【0332】

一実施形態では、この方法は、患者において疾患を治療するまたはその重症度を軽減することを包含し、この方法は、前記患者に、本明細書に記載の方法を介して生成された下記構造を有する化合物：

【0333】

【化79】



または薬学的に許容されるその塩を有効量で投与することによる。

【0334】

一実施形態では、この方法は、患者において疾患を治療するまたはその重症度を軽減することを包含し、この方法は、前記患者に、本明細書に記載の方法を介して生成された下記構造を有する化合物：

【0335】

10

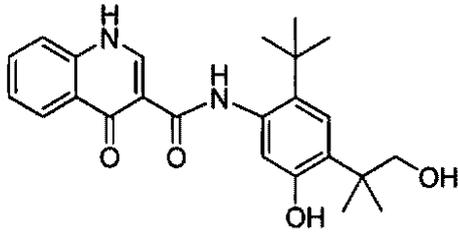
20

30

40

50

【化 8 0】



または薬学的に許容されるその塩を有効量で投与することによる。

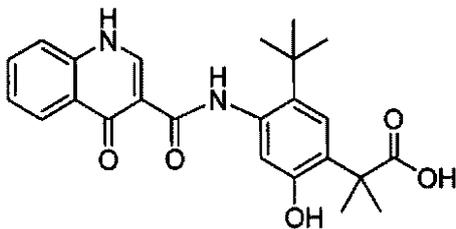
【 0 3 3 6】

10

別の実施形態では、この方法は、患者において疾患を治療するまたはその重症度を軽減することを包含し、この方法は、前記患者に、本明細書に記載の方法を介して生成された下記構造を有する化合物：

【 0 3 3 7】

【化 8 1】



20

または薬学的に許容されるその塩を有効量で投与することによる。

【 0 3 3 8】

別の態様では、本発明は、生物学的試料における C F T R またはその断片の活性を *in vitro* または *in vivo* で測定するために使用するためのキットを提供し、このキットは、(i) 式 1 の化合物または上記の実施形態のうちのいずれかを含む組成物；ならびに (ii) a) 組成物と生物学的試料とを接触させるステップおよび b) 前記 C F T R またはその断片の活性を測定するステップのための説明書を含む。

30

【 0 3 3 9】

一実施形態では、キットは、a) 追加の組成物と、生物学的試料とを接触させるステップ；b) 前記の追加の化合物の存在下での前記 C F T R またはその断片の活性を測定するステップおよび c) 追加の化合物の存在下での C F T R の活性を、式 1 の組成物の存在下での C F T R の密度と比較するステップのための説明書をさらに含む。

【 0 3 4 0】

実施形態では、キットを、C F T R の密度を測定するために使用する。

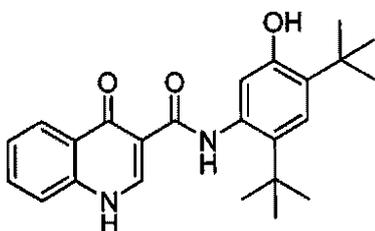
【 0 3 4 1】

一実施形態では、キットは、本明細書に記載の方法を介して生成された下記構造を有する化合物：

【 0 3 4 2】

40

【化 8 2】



または薬学的に許容されるその塩を含む組成物を含む。

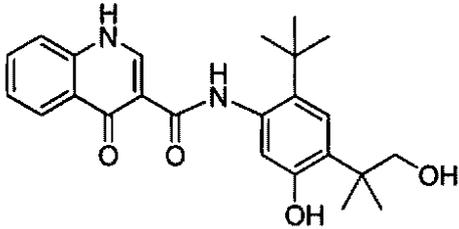
【 0 3 4 3】

50

一実施形態では、キットは、本明細書に記載の方法を介して生成された下記構造を有する化合物：

【0344】

【化83】



10

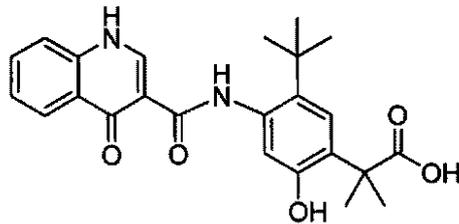
または薬学的に許容されるその塩を含む組成物を含む。

【0345】

一実施形態では、キットは、本明細書に記載の方法を介して生成された下記構造を有する化合物：

【0346】

【化84】



20

または薬学的に許容されるその塩を含む組成物を含む。

【0347】

本明細書に記載の本発明が、より完全に理解され得るように、下記の実施例を示す。これらの実施例は、例示を目的としているに過ぎず、いかなる様式においても本発明を限定するものとは解釈され得ないことは理解されるべきである。

【実施例】

30

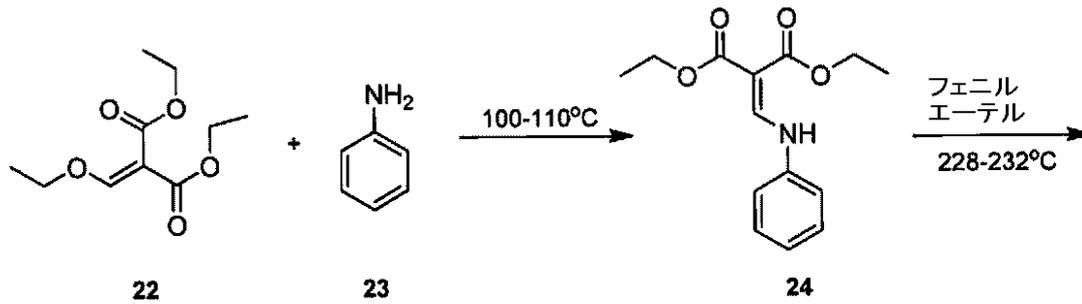
【0348】

V. 実施例

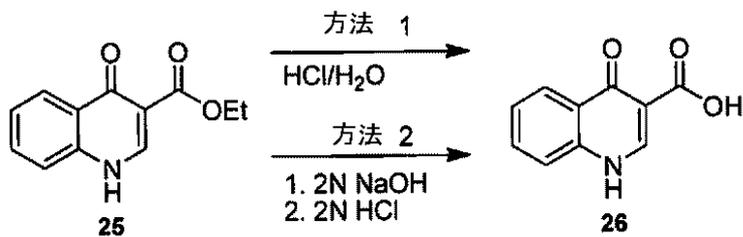
調製1：4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボン酸(26)の全合成

【0349】

【化 8 5】



10

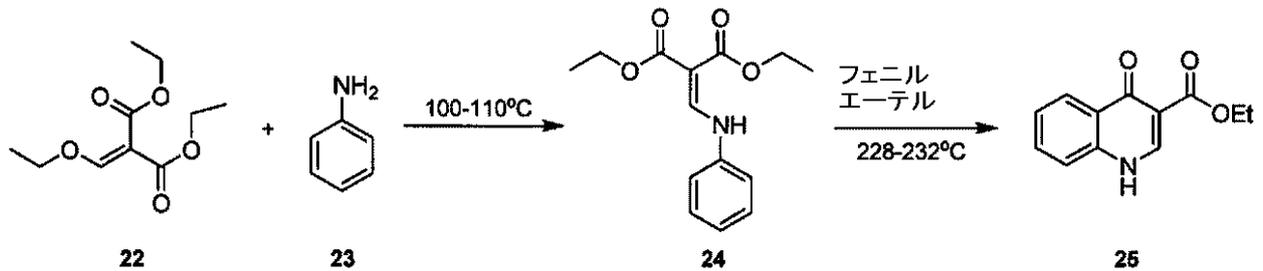


エチル 4 - オキソ - 1 , 4 - ジヒドロキノリン - 3 - カルボキシレート (2 5) を調製する手順

20

【 0 3 5 0】

【化 8 6】



30

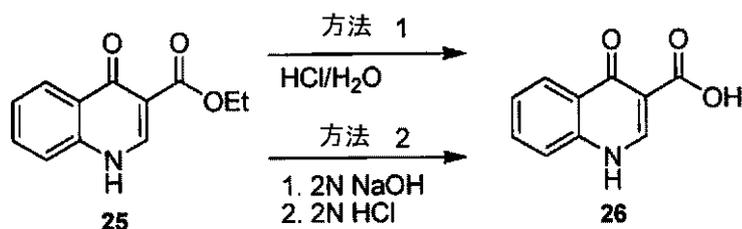
エタノールを除去するための表面下 (s u b s u r f a c e) N₂ 流と共に、化合物 2 3 (4 . 7 7 g 、 4 7 . 7 m m o l) を化合物 2 2 (1 0 g 、 4 6 . 3 m m o l) に 3 0 未満で 0 . 5 時間滴下して加えた。次いで、溶液を 1 0 0 ~ 1 1 0 に加熱し、 2 . 5 時間攪拌した。 6 0 未満に混合物を冷却した後に、ジフェニルエーテルを加えた。エタノールを除去するための表面下 N₂ 流と共に、生じた溶液を、 2 2 8 ~ 2 3 2 に加熱しておいたジフェニルエーテルに 1 . 5 時間滴下して加えた。混合物を 2 2 8 ~ 2 3 2 でさらに 2 時間攪拌し、 1 0 0 未満に冷却し、次いで、ヘプタンを加えて、生成物を沈澱させた。生じたスラリーを 3 0 で 0 . 5 時間攪拌した。次いで、固体を濾過し、ケーキをヘプタンで洗浄し、真空乾燥させて、化合物 2 5 を茶色の固体として得た。 ¹ H N M R (D M S O - d₆ ; 4 0 0 M H z) 1 2 . 2 5 (s) , 8 . 4 9 (d) , 8 . 1 0 (m) , 7 . 6 4 (m) , 7 . 5 5 (m) , 7 . 3 4 (m) , 4 . 1 6 (q) , 1 . 2 3 (t) .

40

4 - オキソ - 1 , 4 - ジヒドロキノリン - 3 - カルボン酸 (2 6) を調製する手順

【 0 3 5 1】

【化 8 7】



方法 1

10

化合物 25 (1.0 当量) を HCl (10.0 当量) および H_2O (11.6 体積) の溶液に懸濁させた。スラリーを 85 ~ 90 に加熱したが、別の温度もまた、この加水分解ステップに適している。例えば、加水分解は別法では、約 75 から約 100 の温度で行うことができる。場合によっては、加水分解を約 80 から約 95 の温度で行う。他では、加水分解ステップを約 82 から約 93 (例えば、約 82.5 から約 92.5 または約 86 から約 89) の温度で行う。85 ~ 90 で約 6.5 時間攪拌した後に、反応物を反応の完了に関してサンプリングした。攪拌を、加水分解に適した任意の温度下で行うことができる。次いで、溶液を 20 ~ 25 に冷却し、濾過した。反応器 / ケーキを H_2O (2 体積 \times 2) ですすいだ。次いで、pH 3.0 になるまで、ケーキを 2 体積の H_2O で洗浄した。次いで、ケーキを真空下、60 で乾燥させて、化合物 26 を得た。

20

【0352】

方法 2

化合物 25 (11.3 g、52 mmol) を 10% NaOH (水溶液) (10 mL) およびエタノール (100 mL) の混合物に加えた。溶液を 16 時間還流加熱し、20 ~ 25 に冷却し、次いで、8% HCl を用いて、pH を 2 ~ 3 に調節した。次いで、混合物を 0.5 時間攪拌し、濾過した。ケーキを水 (50 mL) で洗浄し、次いで、真空乾燥させて、化合物 26 を茶色の固体として得た。 $^1\text{H NMR}$ (DMSO- d_6 ; 400 MHz) 15.33 (s), 13.39 (s), 8.87 (s), 8.26 (m), 7.87 (m), 7.80 (m), 7.56 (m).

30

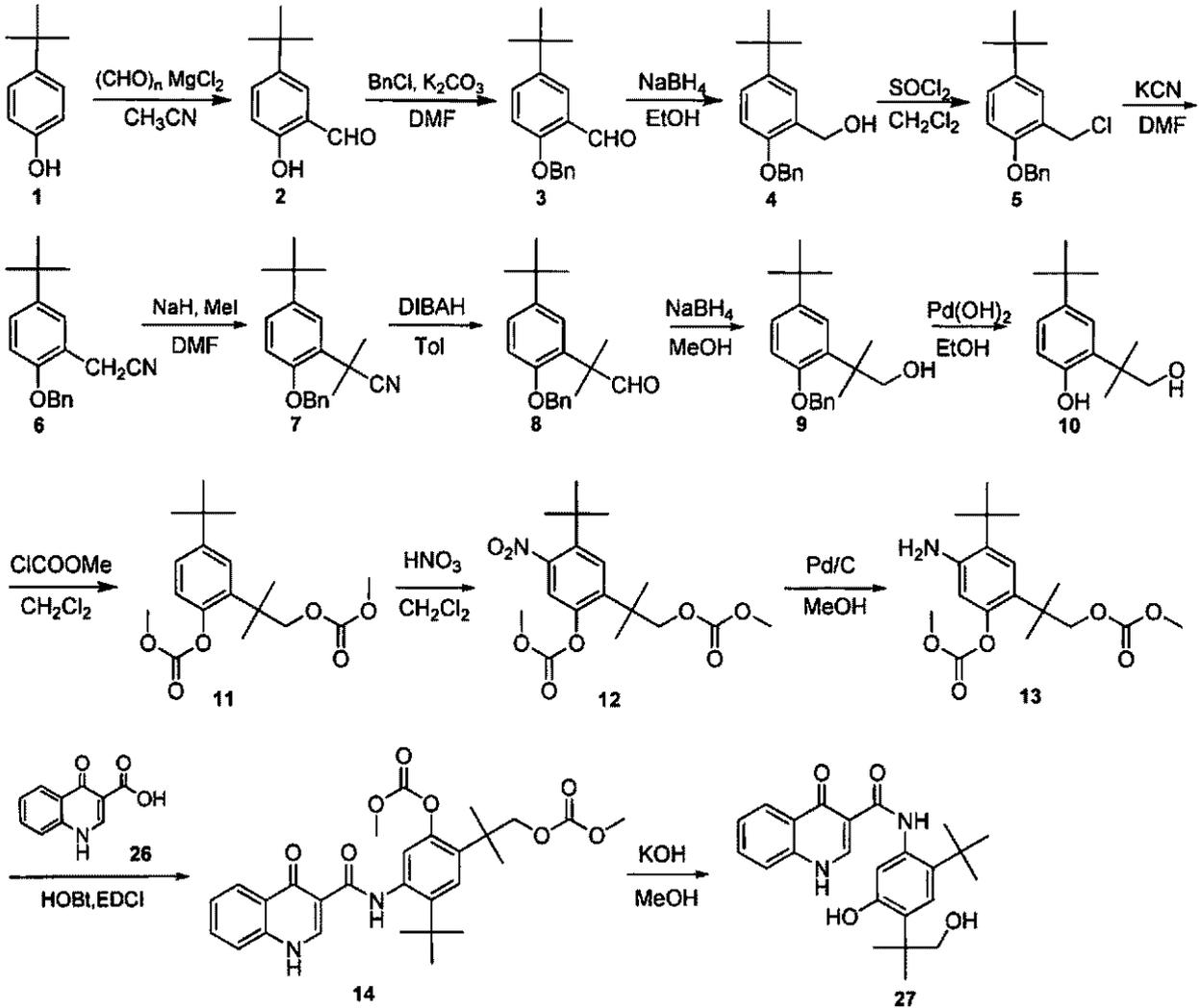
(実施例 1)

N-(2-tert-ブチル-5-ヒドロキシ-4-(1-ヒドロキシ-2-メチルプロパン-2-イル)フェニル)-4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド (27) の全合成

化合物 27 を合成するスキーム全体を、続いて、各合成中間体を合成するための手順を下記に示す。

【0353】

【化 8 8】



10

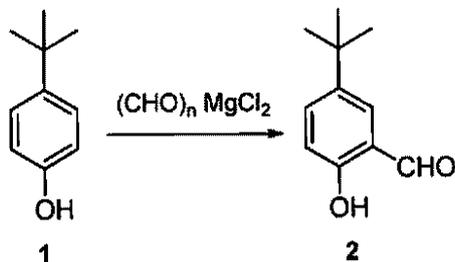
20

30

2 - ヒドロキシ - 5 - tert - ブチルベンズアルデヒド (2) を調製する手順

【 0 3 5 4】

【化 8 9】



40

化合物 1 (7 0 0 g、4 . 6 6 m o l) の CH_3CN (7 . 0 L) 中の攪拌溶液に、 MgCl_2 (8 8 7 g、9 . 3 2 m o l)、パラ - ホルムアルデヒド (1 1 9 0 g) および T E A (2 . 5 L、1 7 . 9 m o l) を N_2 下で加えた。混合物を 5 時間還流加熱した。室温に冷却した後に、氷水 2 L を、続いて、3 M の HCl (水溶液) 6 L を混合物に加えた。溶液が透明になるまで、懸濁液を攪拌し続けた。有機層を分離し、水層を M T B E (3 L \times 3) で抽出した。有機層を合わせ、乾固するまで濃縮した。残渣を M T B E (4 0 0 0 m L) に溶解し、水 (1 0 0 0 m L \times 2) およびブライン (1 0 0 0 m L) で洗浄し、無水 Na_2SO_4 で乾燥させ、濾過し、次いで、濃縮して、化合物 2 を薄黄色の固体として得、これを、さらに乾燥または精製することなく、次の反応で使用した。 $^1\text{H NMR}$ (CDCl_3 ; 4 0 0 M H z) 1 0 . 8 6 (s) , 9 . 8 9 (

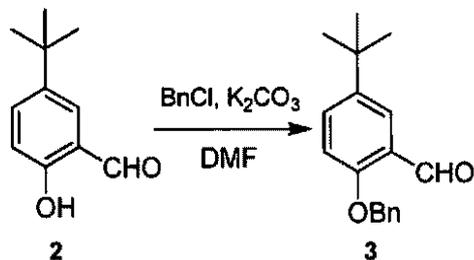
50

s), 7.59 (m), 7.51 (d), 6.94 (d),
10.61 (s).

2 - (ベンジルオキシ) - 5 - tert - ブチルベンズアルデヒド (3) を調製する手順

【0355】

【化90】



10

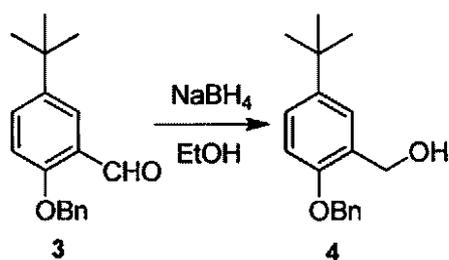
化合物 2 (614.5 g、3.33 mol) の DMF (3.5 L) 中の攪拌溶液に、 K_2CO_3 (953 g、6.90 mol) および塩化ベンジル (480 g、3.80 mol) を加えた。混合物を 90 に加熱し、3 時間攪拌し続けた。懸濁液を室温に冷却し、次いで、MTBE (2 L) を、続いて、水 (12 L) を加えた。次いで、混合物を 10 分間攪拌し、水層を分離し、MTBE (2 L x 3) で抽出した。有機層を合わせ、水 (2 L x 2) およびブライン (1.5 L x 1) で洗浄し、濃縮して、化合物 3 を薄黄色の固体として得た。 1H NMR (DMSO- d_6 ; 400 MHz) 10.42 (s), 7.71 (m), 7.51 (m), 7.43 (m), 7.35 (m), 7.24 (m), 5.27 (s), 1.26 (s).

20

2 - (ベンジルオキシ) - 5 - tert - ブチルベンジルアルコール (4) を調製する手順

【0356】

【化91】



30

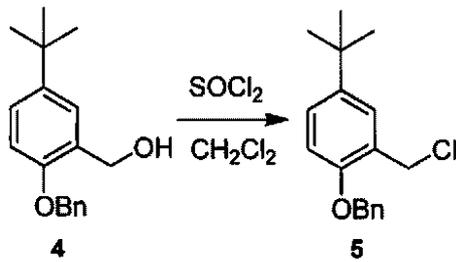
化合物 3 (974 g、3.63 mol) の MeOH (4000 mL) 中の攪拌懸濁液に、 $NaBH_4$ (121 g、3.20 mol) を 0 ~ 20 で徐々に加えた。溶液を 15 で 3 時間攪拌し続け、次いで、0 に冷却した。2 N の HCl (水溶液) (1300 mL) を 20 未満で滴下して加えた。次いで、溶液を濾過し、乾固するまで蒸発させ、残渣を MTBE (5 L) に溶解した。次いで、溶液を水 (2 L x 2) およびブライン (1.5 L x 1) で洗浄した。溶媒を蒸発させて、化合物 4 を薄黄色の固体として得、これをさらに精製することなく、次の反応で使用した。 1H NMR (DMSO- d_6 ; 400 MHz) 7.40 (m), 7.32 (m), 7.17 (m), 6.91 (m), 5.09 (s), 5.00 (t), 4.56 (d), 1.26 (s).

40

2 - (ベンジルオキシ) - 5 - tert - ブチルベンジルクロリド (5) を調製する手順

【0357】

【化92】



化合物4 (963 g、3.56 mol) の無水DCM (2000 mL) 中の攪拌溶液に、 SOCl_2 (535 g、4.5 mol) を0 で徐々に加えた。混合物を20 で2時間攪拌し、次いで、真空濃縮して、化合物5をオイルとして得、これをさらに乾燥または精製することなく、次の反応で使用した。

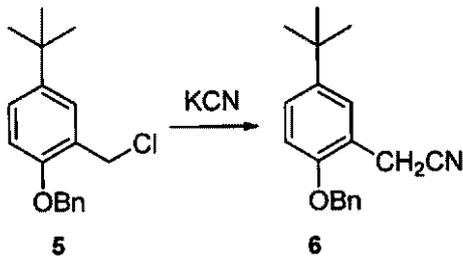
10

【0358】

2-(ベンジルオキシ)-5-tert-ブチルベンジルニトリル(6)を調製する手順

【0359】

【化93】



20

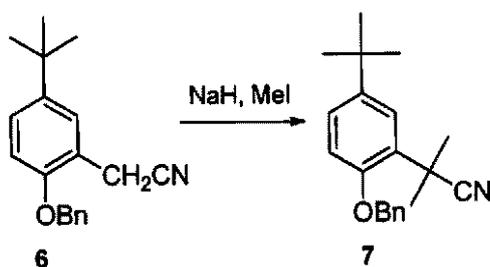
化合物5 (1045 g、3.54 mol) の無水DMF (1000 mL) 中の攪拌溶液に、KCN (733 g、11.3 mol) を加えた。混合物を35 で24時間攪拌し、次いで、水 (10 L) に注いだ。酢酸エチル (4 L) を加え、混合物を30分間攪拌した。次いで、有機層を分離し、水層を酢酸エチル (3000 mL × 2) で抽出した。有機層を合わせ、水 (4 L × 2) およびブライン (3 L × 1) で洗浄し、次いで、真空濃縮して、化合物6を黄色の固体として得た。 $^1\text{H NMR}$ (DMSO- d_6 ; 400 MHz) 7.51 (m), 7.37 (m), 7.02 (d), 5.17 (s), 3.88 (s), 1.26 (s)。

30

2-(2-(ベンジルオキシ)-5-tert-ブチルフェニル)-2-メチルプロパンニトリル(7)を調製する手順

【0360】

【化94】



40

NaH (86 g、2.15 mol、鉱油中60%) のDMF (1000 mL) の攪拌懸濁液に、化合物6 (100.0 g、0.358 mol) のDMF (500 mL) 溶液を20 で滴下して加えた。30分間攪拌した後に、DMF (500 mL) 中のMeI (205 g、1.44 mol) を30 未満で2時間かけて滴下して加えた。懸濁液を25 ~ 3

50

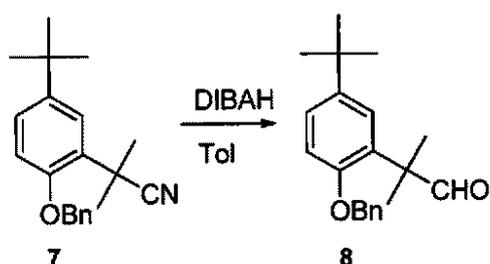
0 で1.5時間攪拌し、次いで、ガスが生じなくなるまで、氷(100g)を徐々に加えた。2NのHClを徐々に加えることにより、pHを約7に調節した。混合物を水(4L)およびMTBE(2L)で希釈した。有機層を分離し、水層をMTBE(500mL×2)で抽出した。合わせた有機層を水およびブラインで洗浄し、Na₂SO₄で乾燥させ、濾過し、次いで、真空濃縮して、化合物7を白色の固体として得た。¹H NMR (DMSO-d₆; 400 MHz) 7.56 (m), 7.40 (m), 7.34 (m), 7.10 (d), 5.21 (s), 1.73 (s), 1.27 (s).

2-(2-(ベンジルオキシ)-5-tert-ブチルフェニル)-2-メチルプロパ

ナル(8)を調製する手順

【0361】

【化95】



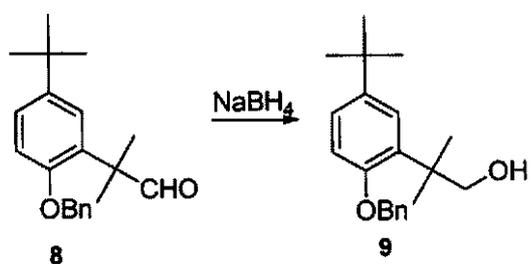
化合物7(20g、0.065mol)のトルエン(300mL)中の攪拌溶液に、DIBALH(80mL、トルエン中1M)を約-60~-50で滴下して加えた。2時間攪拌した後に、6NのHCl(300mL)を反応混合物に加え、攪拌を30分間続けた。次いで、有機層を分離し、2NのHCl、続いて、NaHCO₃溶液、次いで、ブライン溶液で洗浄し、Na₂SO₄で乾燥させ、真空濃縮して、化合物8をオイルとして得た。生成物をさらに精製することなく、次の反応で使用した。¹H NMR (CDCl₃; 400 MHz) 9.61 (s), 7.36 (m), 7.25 (m), 6.87 (m), 5.06 (m), 1.43 (s), 1.33 (s).

2-(2-(ベンジルオキシ)-5-tert-ブチルフェニル)-2-メチルプロパ

ン-1-オール(9)を調製する手順

【0362】

【化96】



化合物8(9.21g、0.030mol)のMeOH(150mL)中の攪拌溶液に、NaBH₄(2.3g、0.061mol)を0で徐々に加えた。混合物を20で3時間攪拌した後に、6NのHCl12mLを加え、混合物をさらに30分間攪拌した。次いで、溶液を元の体積の約1/4まで濃縮し、EtOAcで抽出した。有機層を分離し、水およびブラインで洗浄し、Na₂SO₄で乾燥させ、濾過し、次いで、真空濃縮して、化合物9を白色の固体として得た。¹H NMR (DMSO-d₆; 400 MHz) 7.47 (m), 7.42 (m), 7.34 (m), 7.28 (m), 7.16 (m), 6.94 (m), 5.08 (s), 4.45 (t), 3.64 (d), 1.28 (s)

ナル(9)を調製する手順

【0362】

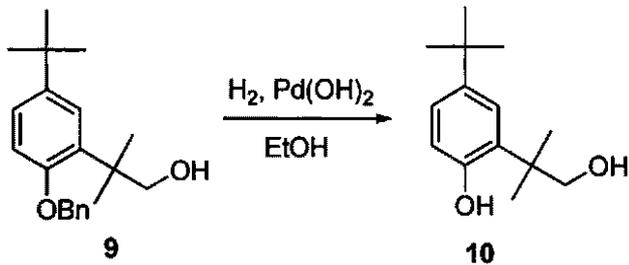
【化96】

, 1.25 (s).

2-(2-ヒドロキシ-5-tert-ブチルフェニル)-2-メチルプロパン-1-オール(10)を調製する手順

【0363】

【化97】



10

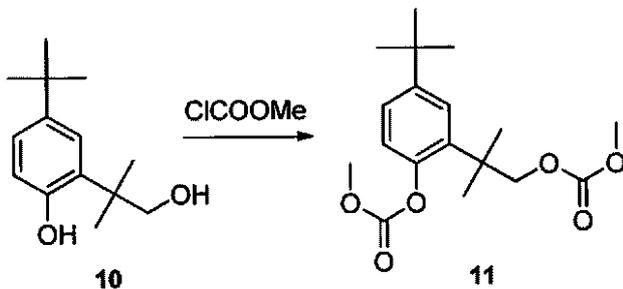
MeOH(200mL)中のPd(OH)₂(1g)および化合物9(9.26g、0.030mol)を水素下、20~30psi圧力で16~18時間撹拌した。次いで、混合物をCelite(登録商標)で濾過し、濾液を濃縮して化合物10を白色の固体として得た。¹H NMR(DMSO-d₆; 400MHz) 9.16(s), 7.16(d), 7.00(m), 6.65(m), 4.71(t), 3.62(d), 1.27(s), 1.22(s).

20

1-((メチルカルボキシ)オキシ)-2-(1-((メチルカルボキシ)オキシ)-2-メチルプロパン-2-イル)-4-tert-ブチルベンゼン(11)を調製する手順

【0364】

【化98】



30

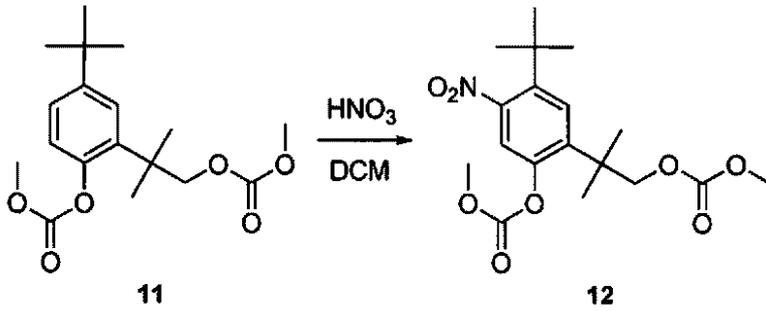
化合物10(23.2g、0.10mol)、DMAP(1.44g)およびDIEA(72.8g、0.56mol)の無水DCM(720mL)中の撹拌溶液に、DCM(160mL)中のクロロギ酸メチル(43.5g、0.46mol)を0で滴下して加えた。混合物を20で16時間撹拌した後に、これを水、1NのHClおよびブラインで洗浄し、MgSO₄で乾燥させ、真空濃縮した。残渣を、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(1:20のEtOAc:石油エーテル)を使用して精製して、化合物11を白色の固体として得た。¹H NMR(DMSO-d₆; 400MHz) 7.32(m), 7.10(d), 4.26(s), 3.84(s), 3.64(s), 1.31(s), 1.28(s).

40

1-((メチルカルボキシ)オキシ)-2-(1-((メチルカルボキシ)オキシ)-2-メチルプロパン-2-イル)-4-tert-ブチル-5-ニトロベンゼン(12)を調製する手順

【0365】

【化 9 9】



10

化合物 11 (32 g、0.095 mol) の DCM (550 mL) 中の攪拌溶液に、98% H_2SO_4 (43 g、0.43 mol) を 0 で滴下して加えた。0 で 20 分間攪拌した後に、65% HNO_3 (16.2 g、0.17 mol) を混合物に 0 で滴下して加えた。次いで、混合物を 1 ~ 10 で 4 時間攪拌し、次いで、氷水 (200 mL) を加えた。水層を分離し、DCM (200 mL \times 3) で抽出し、合わせた有機層を水 (水溶液)、 NaHCO_3 およびブラインで洗浄し、次いで、 MgSO_4 で乾燥させ、真空濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (1 : 20 の EtOAc : 石油エーテル) を介して精製して、粗製化合物 12 をオイルとして得た。

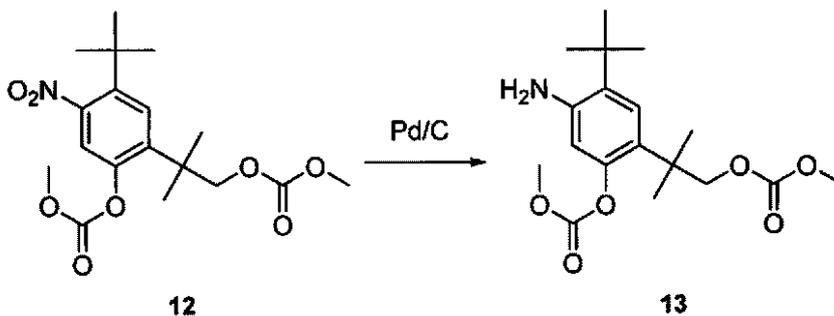
【0366】

2 - tert - ブチル - 5 - ((メチルカルボキシ) オキシ) - 4 - (1 - ((メチルカルボキシ) オキシ) - 2 - メチルプロパン - 2 - イル) アニリン (13) を調製する手順

20

【0367】

【化 100】



30

Pd/C (2.6 g) および化合物 12 (14 g、粗製) を MeOH (420 mL) 中、室温、水素下、20 ~ 30 psi 圧力で 16 ~ 18 時間攪拌した。次いで、混合物を kieselguhr (登録商標) で濾過し、濾液を真空濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (1 : 10 の EtOAc : 石油エーテル) を介して精製して、化合物 13 を灰色の固体として得た。 $^1\text{H NMR}$ (CDCl_3 ; 400 MHz)

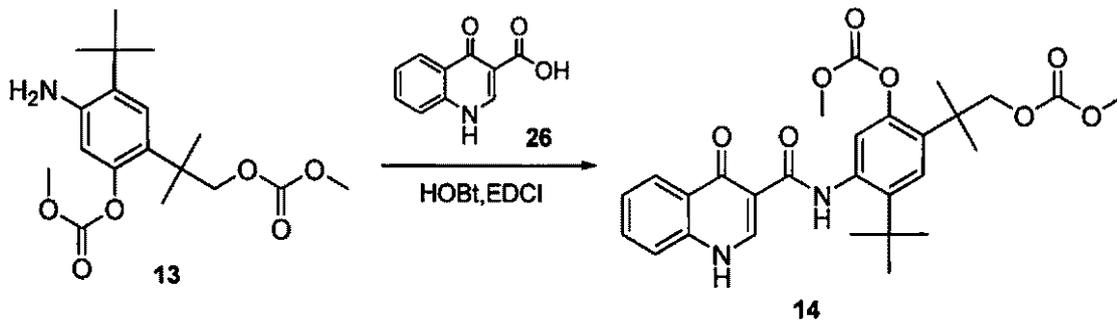
7.26 (s), 7.19 (s), 4.26 (s), 3.89 (s), 3.74 (s), 1.40 (s), 1.35 (s)

40

N - (2 - tert - ブチル - 5 - ((メチルカルボキシ) オキシ) - 4 - (1 - ((メチルカルボキシ) オキシ) - 2 - メチルプロパン - 2 - イル) フェニル) - 4 - オキシ - 1, 4 - ジヒドロキノリン - 3 - カルボキサミド (14) を調製する手順

【0368】

【化101】



10

化合物 26 (5.0 g、0.026 mol) の無水 DMF (120 mL) 中の攪拌溶液に、EDCI (5.6 g、0.029 mol)、HOBT (3.8 g、0.028 mol) および DIEA (6.6 g、0.051 mol) を 0 で加えた。1 時間攪拌した後に、混合物に化合物 13 (3.0 g、0.008 mol) の DCM (30 mL) 溶液を 0 で滴下して加えた。混合物を 25 で 72 時間攪拌し、次いで、真空濃縮した。残渣を EtOAc (225 mL) に溶解し、水 (120 mL × 1)、1 N の HCl (120 mL) およびブラインで洗浄し、Na₂SO₄ で乾燥させ、真空濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (1:1 の EtOAc : 石油エーテル) を介して精製して、化合物 14 を白色の固体として得た。¹H NMR (400 MHz, CDCl₃)

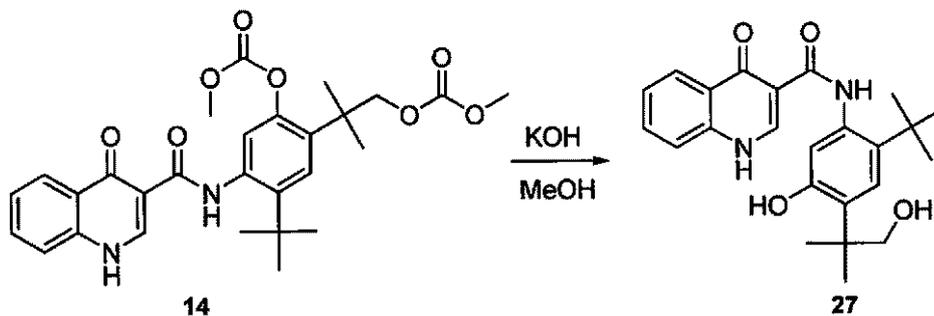
12.34 (s, 1H), 11.58 (s, 1H), 9.07 (s, 1H), 8.42 (d, 1H), 7.66 (s, 1H), 7.51 (s, 1H), 7.47 (s, 1H), 7.39 (s, 1H), 6.72 (s, 1H), 4.34 (s, 2H), 3.82 (s, 3H), 3.74 (s, 3H), 1.41 (s, 9H), 1.40 (s, 6H).

20

N-(2-tert-ブチル-5-ヒドロキシ-4-(1-ヒドロキシ-2-メチルプロパン-2-イル)フェニル)-4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド (27) を調製する手順

【0369】

【化102】



30

KOH (1.2 g、0.02 mol) の MeOH (80 mL) 中の攪拌溶液に、化合物 14 (1.9 g、0.0036 mol) を 0 で加えた。5 ~ 15 で 2 ~ 3 時間攪拌した後に、混合物を乾固するまで濃縮した。次いで、残渣を水 (10 mL) 中で粉碎し、濾過し、DCM で洗浄し、24 時間真空乾燥させて、化合物 27 を白色の固体として得た。

40

¹H NMR (DMSO-d₆; 400 MHz) 12.77 (s), 8.86 (s), 8.20 (d), 7.55 (d), 7.42 (t), 7.16 (q), 7.02 (s), 6.85 (m), 3.55 (s), 1.55 (s), 1.35 (s), 1.27 (s). MS 実測値 (M+H) 409.2

(実施例 2)

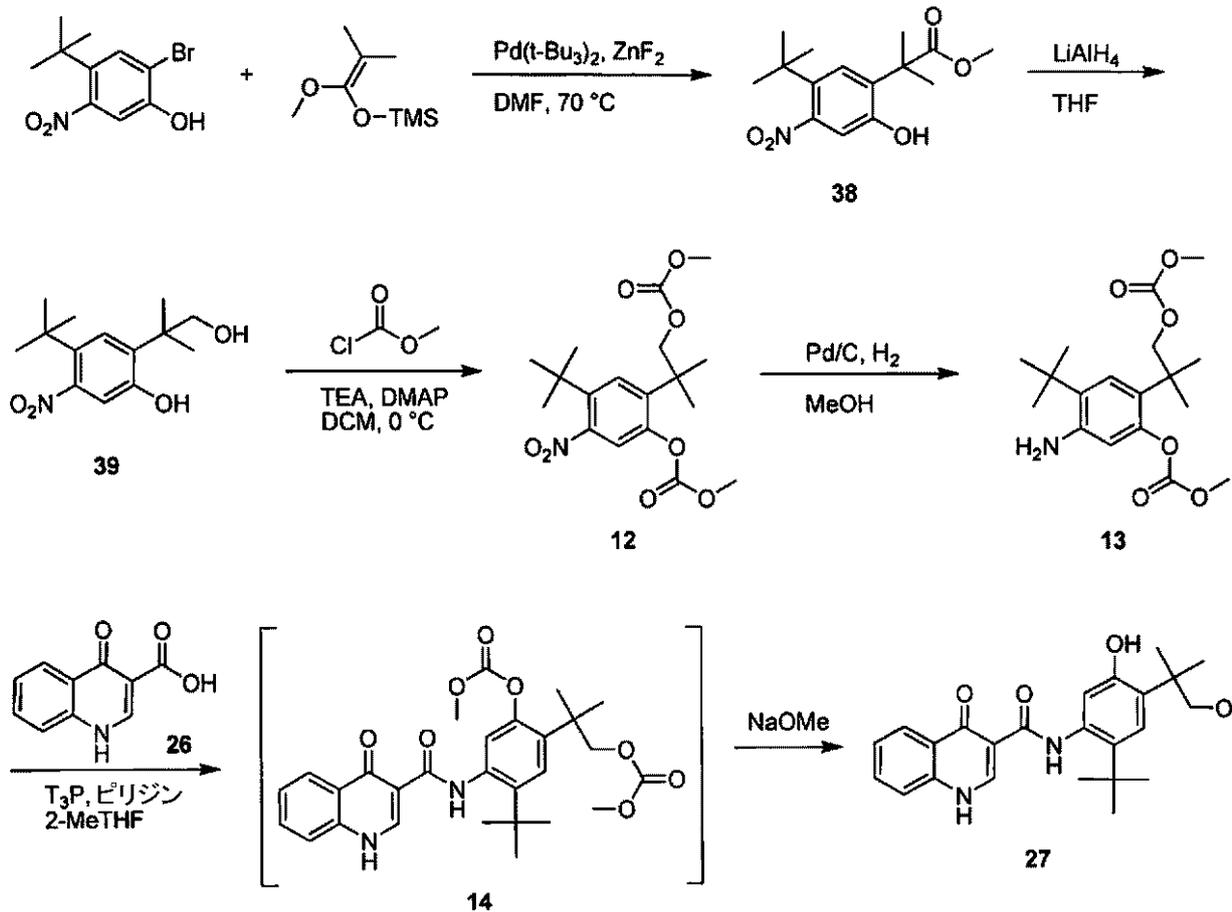
N-(2-tert-ブチル-5-ヒドロキシ-4-(1-ヒドロキシ-2-メチルプロパン-2-イル)フェニル)-4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド (27) を調製する手順

50

サミド (27) の別の全合成

【0370】

【化103】



10

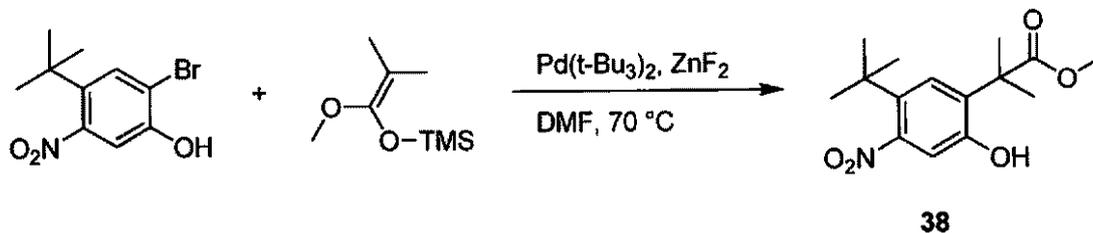
20

メチル 2 - (5 - tert - ブチル - 2 - ヒドロキシ - 4 - ニトロフェニル) - 2 - メチルプロパノエート (38) を調製する手順 :

30

【0371】

【化104】



2 - ブロモ - 4 - tert - ブチル - 5 - ニトロフェノール (15 . 00 g、54 . 72 mmol)、ビス (トリ - tert - ブチルホスフィン) パラジウム (0) (1 . 422 g、2 . 783 mmol)、フッ化亜鉛 (2 . 82 g、27 . 27 mmol)、メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTD A) (19 . 35 g、111 . 0 mmol) およびジメチルホルムアミド (150 mL) の混合物を 70 で 18 時間加熱した。混合物を室温に冷却し、水で希釈した。1 時間攪拌した後に、水相を MTBE で抽出した。有機層を真空乾燥させて、粗製生成物を茶色の固体として得た。n - ヘプタン中で粉砕することにより、生成物の精製を達成した。¹H - NMR (400 MHz, DMSO - d₆) 10 . 38 (s, 1H) ; 7 . 37 (s, 1H) ; 6 . 79 (s, 1H) ; 3 . 54 (s, 3H) ; 1 . 45 (s, 6H) ; 1 . 32 (s, 9H)

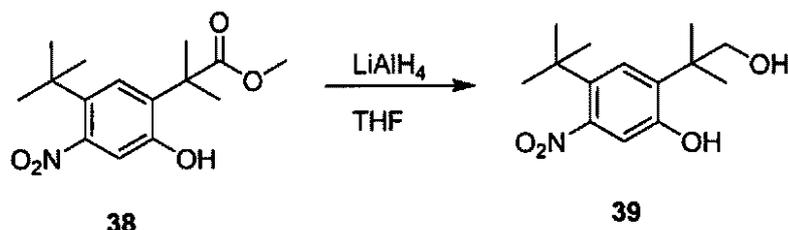
40

50

4-tert-ブチル-2-(1-ヒドロキシ-2-メチルプロパン-2-イル)-5-ニトロフェノール(39)を調製する手順:

【0372】

【化105】



10

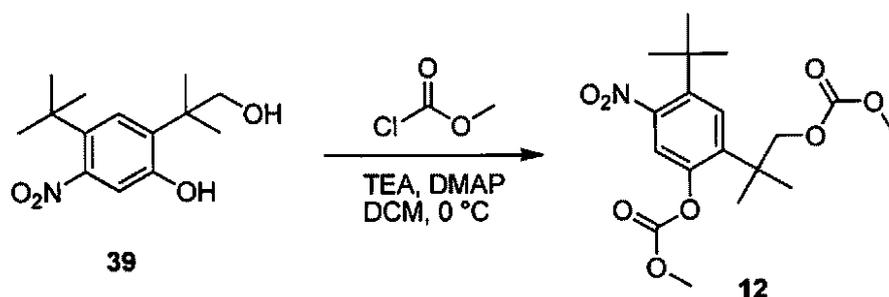
THF中1Mの水素化アルミニウムリチウム溶液(11.80mL、11.80mmol)をメチル2-(5-tert-ブチル-2-ヒドロキシ-4-ニトロフェニル)-2-メチルプロパノエート(5.36g、18.15mmol)のTHF(50mL)溶液に加えた。混合物を周囲温度で3時間攪拌し、次いで、メタノールで希釈した。混合物を1NのHCl(pH1~2)で酸性化し、水相をMTBEで抽出した。有機相を真空乾燥させて、4-tert-ブチル-2-(1-ヒドロキシ-2-メチルプロパン-2-イル)-5-ニトロフェノールを得、これをさらに精製することなく、次のステップで使用した。¹H-NMR(400MHz, DMSO-d₆) 10.12(s, 1H); 7.37(s, 1H); 6.80(s, 1H); 4.77(s, 1H); 3.69-3.65(m, 2H); 1.30(s, 9H); 1.29(s, 6H)

20

4-tert-ブチル-2-(2-メトキシカルボニルオキシ-1,1-ジメチル-エチル)-5-ニトロフェニル]メチルカルボネート(12)を調製する手順

【0373】

【化106】



30

4-tert-ブチル-2-(1-ヒドロキシ-2-メチルプロパン-2-イル)-5-ニトロフェノール(1.92g、7.18mmol)、トリエチルアミン(1.745g、17.24mmol)およびジメチルアミノピリジン(87.74mg、0.718mmol)のジクロロメタン(30mL)中の溶液に0で、クロロギ酸メチル(2.376g、25.14mmol)を徐々に投入し、その際、温度を5未満に維持した。添加の後に、混合物を周囲温度に加温し、HPLCにより出発物質の完全な変換が示されるまで、(2~8時間)攪拌した。反応混合物を水で希釈し、1NのHClで酸性化した(pH1~2)。水相をDCMで抽出し、合わせた有機相を真空乾燥させた。粗製のコハク色の半固体をメタノールおよびジクロロメタンから再結晶化させて、表題化合物を黄色の結晶質固体として得た。¹H-NMR(400MHz, DMSO-d₆) 7.67(s, 1H); 7.52(s, 1H); 4.30(s, 2H); 3.86(s, 3H); 3.64(s, 3H); 1.35(s, 9H); 1.35(s, 6H)

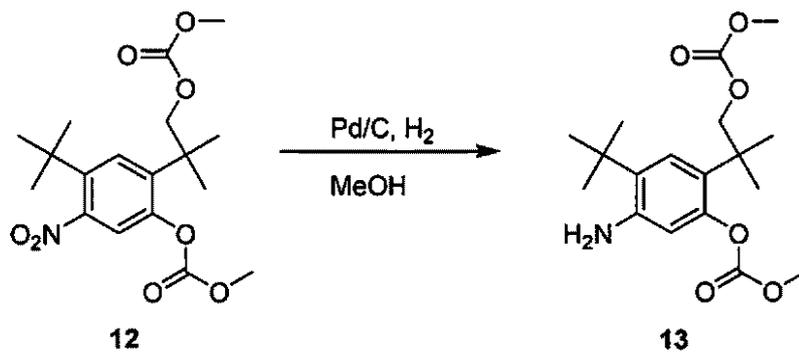
40

5-アミノ-4-tert-ブチル-2-(2-メトキシカルボニルオキシ-1,1-ジメチル-エチル)フェニル]メチルカルボネート(13)を調製する手順:

50

【0374】

【化107】



10

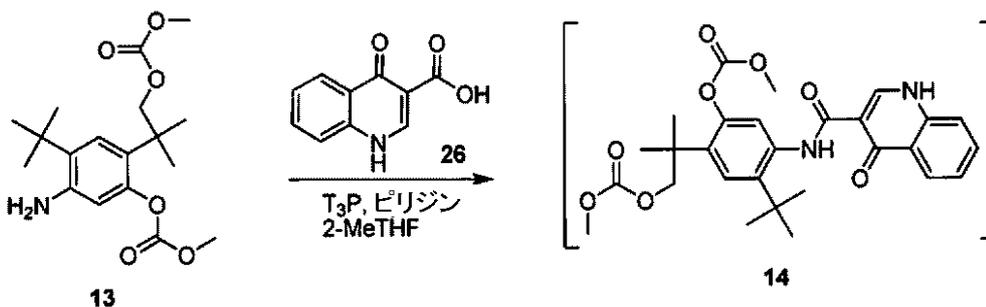
[4-tert-ブチル-2-(2-メトキシカルボニルオキシ-1,1-ジメチル-エチル)-5-ニトロ-フェニル]メチルカルボネート(1.27g、3.313mmol)およびPd/C(75mg、0.035mmol)のメタノール(50mL)中の混合物を窒素でパージした。フラスコを水素でパージした後に、混合物を周囲温度および圧力で18時間水素化した。溶液をCelite(登録商標)で濾過し、真空乾燥させて、生成物を固体として得た。¹H-NMR(400MHz, DMSO-d₆) 6.99(s, 1H); 6.39(s, 1H); 4.92(s, 2H); 4.13(s, 2H); 3.82(s, 3H); 3.65(s, 3H); 1.32(s, 9H); 1.23(s, 6H)

20

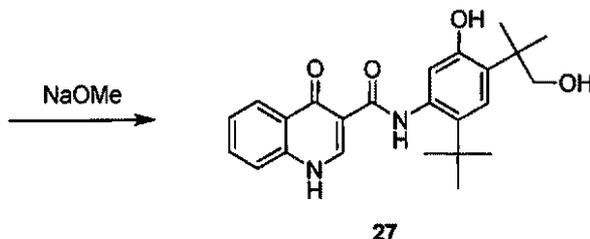
N-(2-tert-ブチル-5-ヒドロキシ-4-(1-ヒドロキシ-2-メチルプロパン-2-イル)フェニル)-4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド(27)を調製する手順:

【0375】

【化108】



30



40

[5-アミノ-4-tert-ブチル-2-(2-メトキシカルボニルオキシ-1,1-ジメチル-エチル)フェニル]メチルカルボネート(103mg、0.29mmol)、4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボン酸(50mg、0.26mmol)およびピリジン(42mg、0.53mmol)の2-MeTHF(3.0mL)中の混合物に、T3Pを2-MeTHF中の50重量%溶液(286mg、0.45mmol)として投入した。混合物を50℃に18時間加熱した。周囲温度に冷却した後に、混合物を水で希釈した。有機相を分離し、再び水で洗浄した。ナトリウムメトキシド(39mg、0.72mmol)を有機相に投入し、溶液を2時間撹拌した。反応物を1NのH

50

C1でクエンチし、相を分離した後に、有機相を0.1NのHClで洗浄した。次いで、有機相を真空乾燥させて、化合物27を固体として得た。¹H-NMRスペクトルは、上記で報告されたものと一致した。

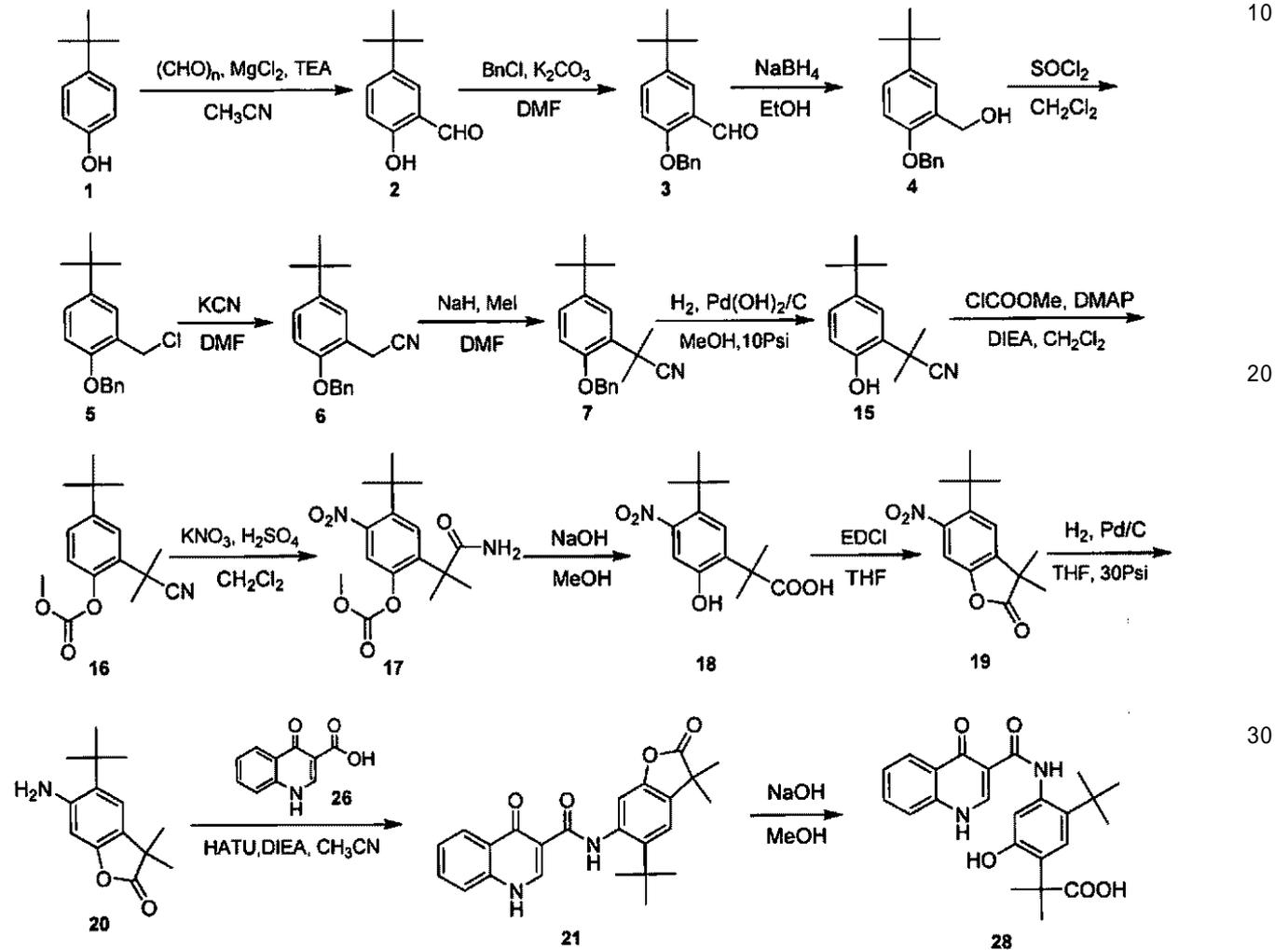
【0376】

(実施例3)

2-(5-tert-ブチル-2-ヒドロキシ-4-(4-オキシ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド)フェニル)-2-メチルプロパン酸(28)の全合成:

【0377】

【化109】



2-(5-tert-ブチル-2-ヒドロキシフェニル)-2-メチルプロパンニトリル(15)を調製する手順

【0378】

【化110】



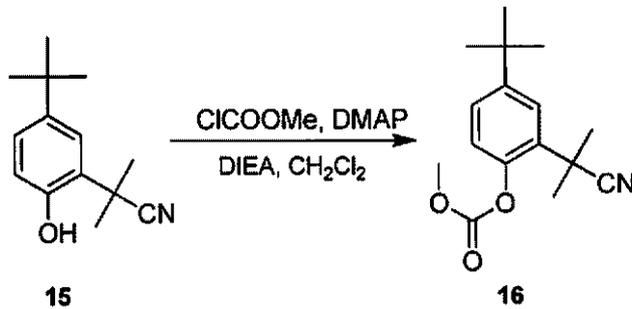
Pd(OH)₂/C(2.0g)および化合物7(20.0g、0.104mol)をMeOH(150mL)中、室温、水素下、10psi圧力で16~18時間撹拌した。

次いで、混合物を Celite (登録商標) パッドで濾過し、濾液を濃縮して、化合物 15 を得、これをさらに精製することなく、次の反応で使用した。¹H NMR (DMSO-d₆; 400 MHz) 9.83 (s), 7.24 (s), 7.18 (m), 6.80 (m), 1.71 (s), 1.24 (s).

4-tert-ブチル-2-(2-シアノプロパン-2-イル)フェニルメチルカルボネート(16)を調製する手順

【0379】

【化111】



10

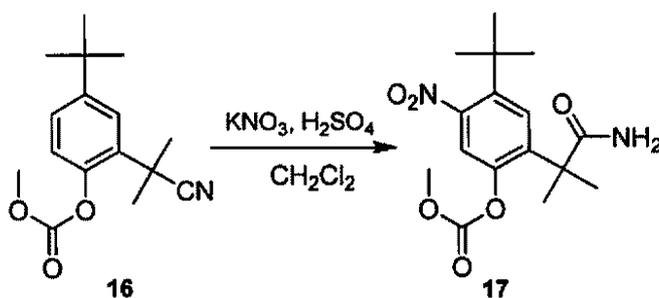
化合物 15 (126.6 g、0.564 mol)、DMAP (6.0 g) および DIEA (188 g、1.46 mol) の無水 DCM (1500 mL) 中の攪拌混合物に、無水 DCM (300 mL) 中のクロロギ酸メチル (110 g、1.17 mol) を 0 で 2 時間以内で滴下して加えた。0 で 12 時間攪拌した後に、氷水 (1.5 L) を加え、混合物を 0 で 30 分間攪拌した。有機層を分離し、1 N の HCl、水およびブラインで洗浄した。DCM 溶液を MgSO₄ で乾燥させ、真空濃縮して、化合物 16 を黄色の固体として得た。¹H NMR (DMSO-d₆; 400 MHz) 7.47 (m), 7.39 (d), 7.24 (d), 3.84 (s), 1.71 (s), 1.30 (s).

20

2-(1-アミノ-2-メチル-1-オキソプロパン-2-イル)-4-tert-ブチル-5-ニトロフェニルメチルカルボネート(17)を調製する手順

【0380】

【化112】



40

化合物 16 (10.0 g、36.3 mmol) および KNO₃ (5.51 g、54.5 mmol) の DCM (1000 mL) 中の攪拌混合物に、98% H₂SO₄ (145.4 g、1.45 mol) を 0 で滴下して加えた。混合物を 30 で 4 日間攪拌した。次いで、H₂SO₄ 層を分離し、氷水 (50 g) に注ぎ、次いで、DCM (100 mL × 3) で抽出した。合わせた有機層を水、NaHCO₃ 水溶液およびブラインで洗浄し、次いで、MgSO₄ で乾燥させ、真空濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (石油エーテル/EtOAc 20:1 10:1 5:1 3:1) を介して精製して、化合物 17 を黄色の固体として得た。¹H NMR (CDCl₃; 400 MHz) 8.05 (s), 7.74 (s), 7.61 (s), 7

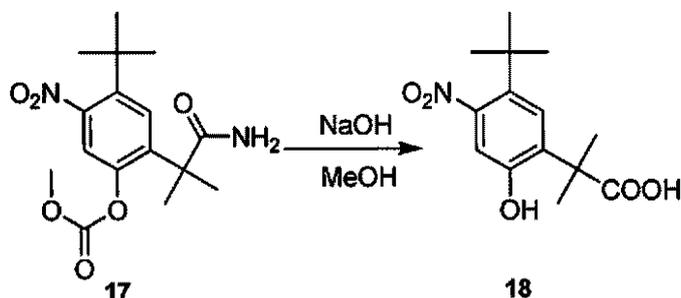
50

. 3 2 (s) , 5 . 3 2 (s) , 3 . 9 1 (s) , 3 . 9 2 (s) , 1 . 6 2 (s) , 1 . 5 9 (s) , 1 . 4 2 (s) , 1 . 3 8 (s) .

2 - (5 - tert - ブチル - 2 - ヒドロキシ - 4 - ニトロフェニル) - 2 - メチルプロパン酸 (1 8) を調製する手順

【 0 3 8 1 】

【 化 1 1 3 】



10

化合物 1 7 (7 . 3 g 、 2 1 . 6 m m o l) のメタノール (1 8 0 m L) 中の混合物に、水 (1 8 m L) および NaOH (8 . 6 4 g 、 2 1 6 m m o l) を加えた。溶液を加熱し、3日間還流で維持した。溶媒を真空蒸発させ、残渣を水 1 4 0 m L に溶解した。次いで、2 N の HCl を加えることにより、溶液を pH 2 まで酸性化した。水相を酢酸エチル (1 0 0 m L × 3) で抽出し、合わせた有機相を水およびブラインで洗浄し、無水 Na₂SO₄ で乾燥させ、次いで、濃縮して、化合物 1 8 を黄色の固体として得、これをさらに精製することなく、次の反応で使用した。

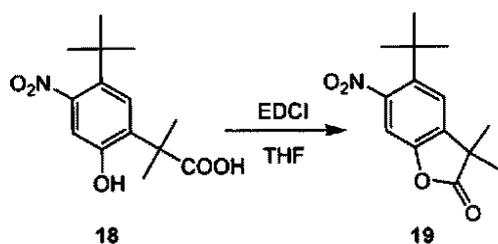
20

【 0 3 8 2 】

5 - tert - ブチル - 3 , 3 - ジメチル - 6 - ニトロベンゾフラン - 2 (3 H) - オン (1 9) を調製する手順

【 0 3 8 3 】

【 化 1 1 4 】



30

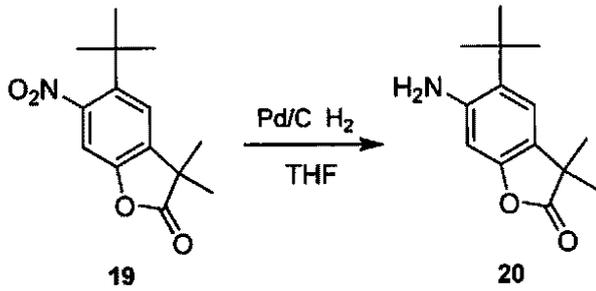
化合物 1 8 (7 . 1 0 g 、 2 5 . 2 m m o l) の無水 THF 7 1 0 m L 溶液に、EDCI (1 4 . 5 g 、 7 5 . 6 m m o l) を加えた。生じた懸濁液を 3 0 ° で一晩攪拌した。沈澱物を濾過し、DCM で十分に洗浄した。濾液を乾固するまで濃縮し、残渣を DCM (1 0 0 m L) に溶解した。溶液を水 (5 0 m L × 2) およびブライン (5 0 m L × 1) で洗浄した。次いで、DCM 層を無水 Na₂SO₄ で乾燥させ、濃縮して、粗製生成物を得、これを、シリカゲルカラムクロマトグラフィー (石油エーテル / EtOAc 2 0 0 : 1 1 0 0 : 1 5 0 : 1) を介して精製して、化合物 1 9 を白色の固体として得た。¹H NMR (CDCl₃ ; 4 0 0 M H z) 7 . 3 6 (s) , 7 . 1 0 (s) , 1 . 5 3 (s) , 1 . 4 1 (s) .

40

6 - アミノ - 5 - tert - ブチル - 3 , 3 - ジメチルベンゾフラン - 2 (3 H) - オン (2 0) を調製する手順

【 0 3 8 4 】

【化 1 1 5】



10

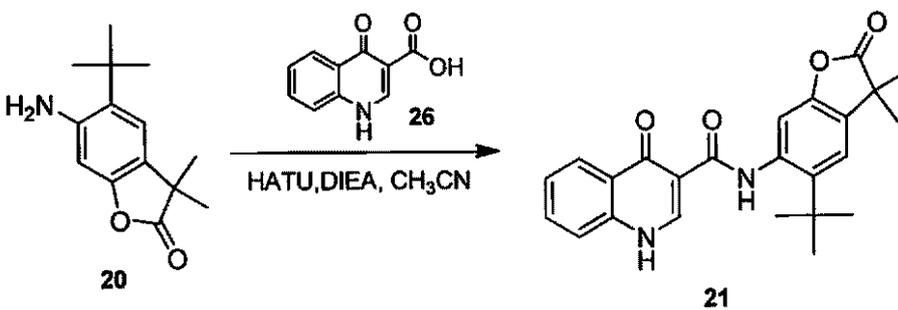
Pd/C (1.50 g) および化合物 19 (3.00 g、1.14 mmol) を THF (1500 mL) に、25℃、水素下、30 psi で 4 時間懸濁させた。次いで、混合物を Celite (登録商標) パッドで濾過し、濾液を真空濃縮して、化合物 20 を白色の固体として得た。¹H NMR (DMSO-d₆; 400 MHz) 7.05 (s), 6.49 (s), 5.01 (s), 1.35 (s), 1.33 (s).

N-(5-tert-ブチル-3,3-ジメチル-2-オキシ-2,3-ジヒドロベンゾフラン-6-イル)-4-オキシ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド (21) を調製する手順

【0385】

20

【化 1 1 6】



30

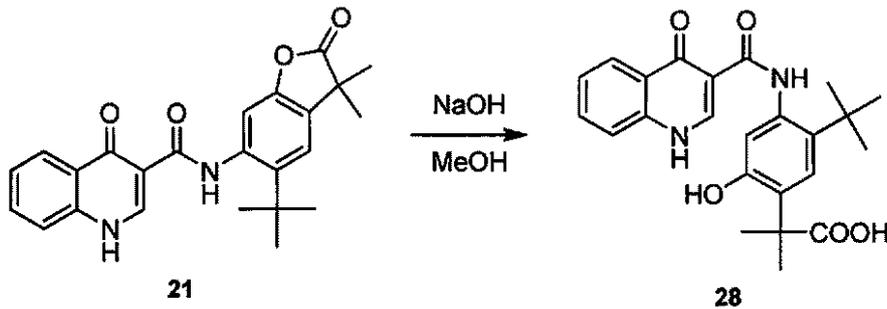
HATU (17.6 g、46.3 mmol) および化合物 26 (8.36 g、44.2 mmol) の無水アセトニトリル (1 L) 懸濁液を室温で 1 時間攪拌した。化合物 20 (3.40 g、14.6 mmol) を懸濁液に加え、次いで、DIEA (11.5 g、89.0 mmol) を滴下して加えた。混合物を 45℃ で 4 日間攪拌した。生じた沈澱物を濾過し、DCM で十分に洗浄した。濾液を乾固するまで濃縮し、残渣を DCM (200 mL) に溶解し、1 N の HCl (200 mL × 2) で、続いて、5% NaHCO₃ 水溶液 (200 mL × 3) で、次いで、ブライン (200 mL × 1) で洗浄した。次いで、混合物を Na₂SO₄ で乾燥させ、真空濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (CH₂Cl₂/MeOH 100:1 50:1) を介して精製して、化合物 21 を薄黄色の固体として得た。¹H-NMR (400 MHz, DMSO-d₆) 12.96 (d, J 6.4 Hz, 1H); 12.1 (s, 1H); 8.9 (d, J 6.4 Hz, 1H); 8.33 (d, J 8 Hz, 1H); 7.84-7.75 (m, 2H); 7.55-7.48 (m, 3H); 1.47 (s, 6H); 1.45 (s, 9H).

40

2-(5-tert-ブチル-2-ヒドロキシ-4-(4-オキシ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド)フェニル)-2-メチルプロパン酸 (28) を調製する手順

【0386】

【化 1 1 7】



10

化合物 21 (0.9 g、2.45 mmol) の MeOH (50 mL) の攪拌溶液に、NaOH (1.5 g、37.5 mmol) を 0 で加えた。40 で 16 時間攪拌した後に、溶媒を真空蒸発させ、次いで、残渣を H₂O (50 mL) に溶解した。沈澱物を濾過し、濾液を DCM (100 mL × 1) および酢酸エチル (100 mL × 1) で洗浄した。水層を 2 N の HCl で pH 1 ~ 2 まで酸性化した。沈澱物を濾過し、H₂O (80 mL) およびヘプタン (50 mL) で洗浄した。これを真空乾燥させて、化合物 28 を白色の固体として得た。¹H NMR (DMSO-d₆; 400 MHz) 12.85 (s), 11.84 (s), 11.77 (s), 9.39 (s), 8.86 (s), 8.33 (s), 7.79 (m), 7.52 (m), 7.18 (s), 7.09 (s), 1.44 (s), 1.40 (s). MS 実測値 (M+H) 423.08

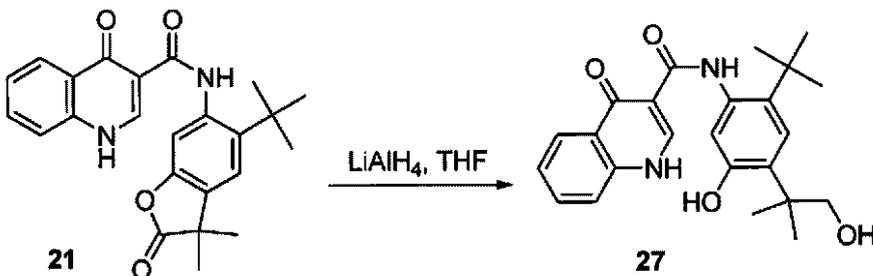
20

(実施例 4)

N-(2-tert-ブチル-5-ヒドロキシ-4-(1-ヒドロキシ-2-メチルプロパン-2-イル)フェニル)-4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド (27) の第 2 の別の合成

【0387】

【化 1 1 8】



30

50 mL の 3 つ口丸底フラスコに、電磁攪拌機、窒素気泡管および熱電対を備え付けた。化合物 21 (514 mg、1.27 mmol) および 2-MeTHF (4 mL) をフラスコに投入した。反応混合物を室温で攪拌した。HPLC を使用してモニターして、変換率 100% が達成されるまで、水素化アルミニウムリチウム (204 mg、6.6 mmol) を固体として加えた。2,3-ジヒドロキシブタンジオン酸カリウムナトリウム四水和塩 (400 g/L 溶液を 50 mL) および MTBE (50 mL) を反応混合物に加えた。生じた溶液を 15 分間攪拌し、次いで、15 分間放置した。有機層を分離し、酒石酸を加えることにより、水層の pH を約 6 ~ 7 の pH に調節した。水層を MTBE で抽出した。有機層を濃縮し、高真空下で乾燥させて、表題化合物をオフホワイト色の粉末として得た。¹H-NMR スペクトルは、上記で報告されたものと一致した。

40

【0388】

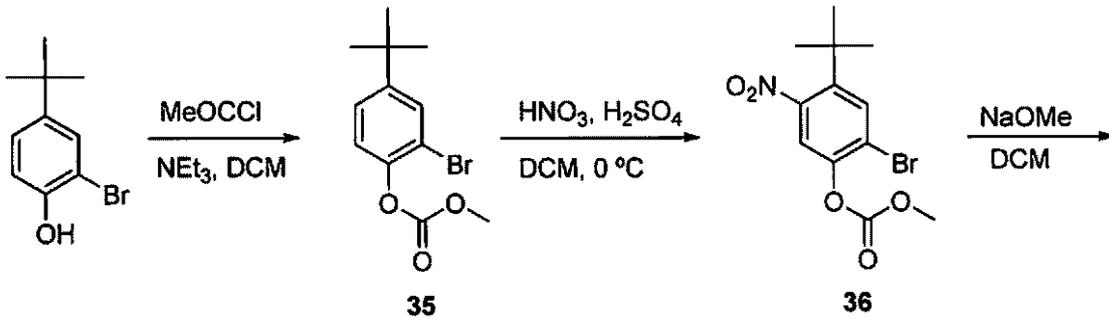
(実施例 5)

2-(5-tert-ブチル-2-ヒドロキシ-4-(4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド)フェニル)-2-メチルプロパン酸 (28) の別の全合成:

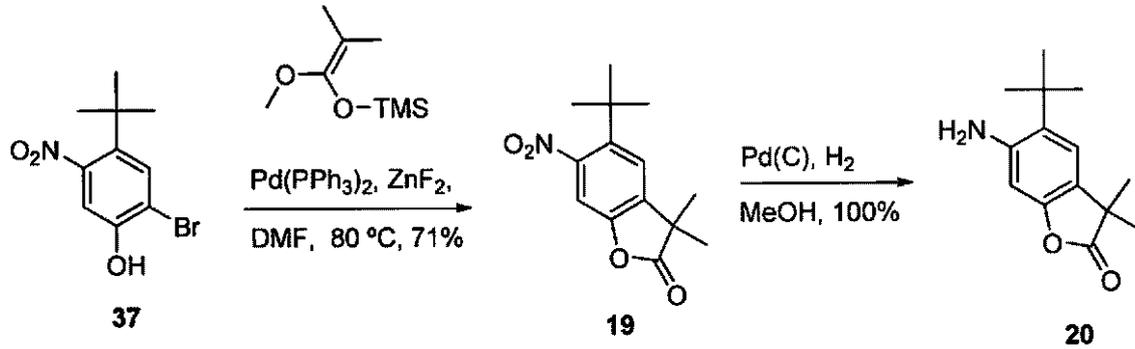
50

【 0 3 8 9 】

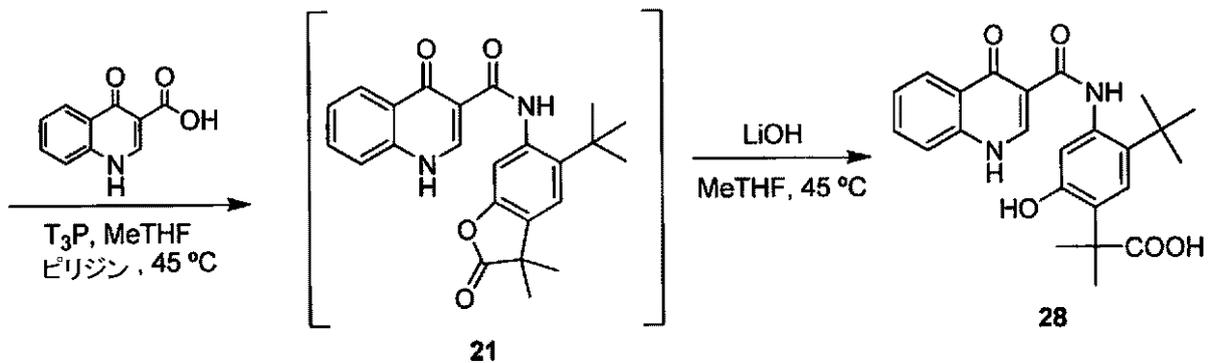
【 化 1 1 9 】



10



20

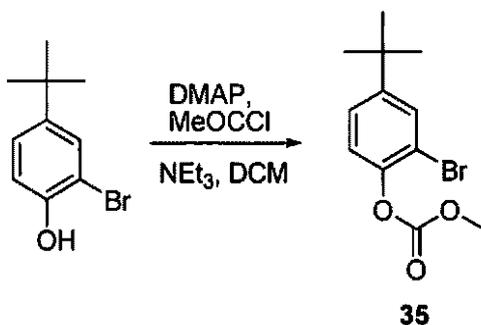


30

炭酸 2 - プロミド , 4 - tertブチルフェニルエステルメチルエステル (3 5) を調製する手順

【 0 3 9 0 】

【 化 1 2 0 】



40

2 L の三口丸底フラスコに、機械攪拌機、窒素気泡管および熱電対を備え付けた。2 - プロモ - 4 - tertブチルフェノール (5 0 g 、 2 1 1 . 7 m m o l) を、続いて、

50

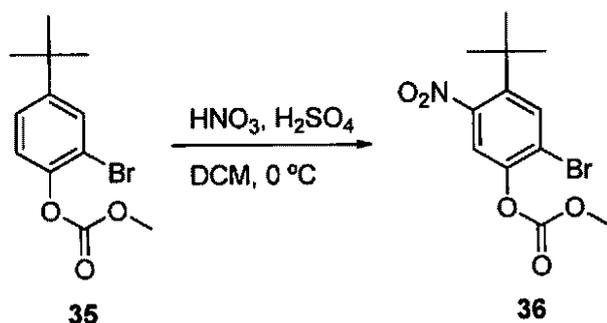
DCM (1.75 L)、DMAP (1.29 g、10.58 mmol) および Et_3N (44.3 mL、317.6 mmol) を加えた。反応混合物を 0 に冷却した。クロロギ酸メチル (19.62 mL、254 mmol) を反応混合物に滴下して加えた。攪拌しながら、混合物を室温に一晩加温した。反応が完了したら、混合物を焼結漏斗を介して濾過した。濾液を 1 L 分液漏斗に移した。クエンチのために、1 N の HCl (300 mL) を濾液に加え、有機層を分離した。次いで、有機層を飽和 NaHCO_3 291 mL および水 100 mL の混合物で洗浄した。層を分離したが、水層は約 8 の pH を有すると決定された。有機層を濃縮し、高真空下で約 16 時間乾燥させて、表題化合物を透明な黄色のオイルとして得、これを、さらに精製することなく次のステップで使用した。 $^1\text{H-NMR}$ (400 MHz, DMSO- d_6) 7.66 (d, J 2.0 Hz, 1H), 7.46 (dd, J 8.4, 2.0 Hz, 1H), 7.32 (d, J 8.4 Hz, 1H), 3.86 (s, 3H), 1.28 (s, 9H)

10

(2-ブロモ-4-tert-ブチル-5-ニトロ-フェニル)メチルカルボネート (36) を調製する手順

【0391】

【化121】



20

2 L の三口丸底フラスコに、機械攪拌機、窒素気泡管および熱電対を備え付けた。化合物 35 (176 g、612.9 mmol) および濃硫酸 (264 mL) をフラスコに投入した。反応混合物を -5 ~ 0 に冷却した。硝酸 (28.6 mL、612.9 mmol) を滴下して加え、反応混合物を 0 で 2 時間攪拌した。完了したら、水 (264 mL) を、続いて、MTBE (264 mL) を加えた。溶液を 15 分間攪拌し、次いで、15 分間放置した。有機層を分離し、濃縮し、高真空下で乾燥させて、表題化合物を暗茶色のオイルとして得、これを、これをさらに精製することなく、次のステップで使用した。 $^1\text{H-NMR}$ (400 MHz, DMSO- d_6) 7.96 (s, 1H), 7.92 (s, 1H), 3.89 (s, 3H), 1.34 (s, 9H)

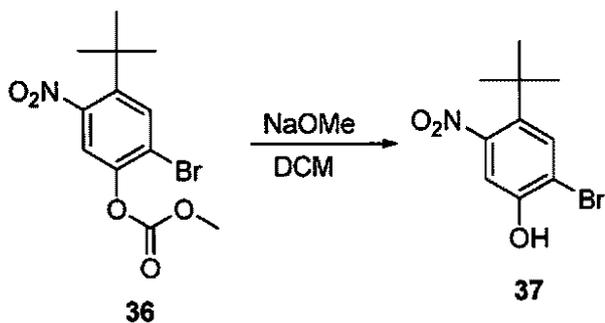
30

2-ブロモ-4-tert-ブチル-5-ニトロ-フェノール (37) を調製する手順

【0392】

【化122】

40



50

(2-ブロモ-4-tert-ブチル-5-ニトロ-フェニル)メチルカルボネート(72.9 g、219.5 mmol)を反応器に投入し、DCM(291.6 mL)を加えた。氷浴を使用して、黄色の反応溶液を冷却した。ナトリウムメトキシド(67.04 g、5.4 Mを69.11 mL、373.2 mmol)を少量ずつ2.2~6.9で加えた。添加が完了した後に、反応物を周囲温度に徐々に加温した。完了したら、反応物を0に冷却し、1 MのHCl(373.2 mL、373.2 mmol)でクエンチした。二相混合物を20分間攪拌し、分液漏斗に移した。有機層を分離し、水(300 mL)で、続いて、ブライン(300 mL)で洗浄した。有機層を濃縮し、粗製の生成物を高真空下で乾燥させた。超臨界流体クロマトグラフィー(SFC)分離を使用してBerger MultiGram III(Mettler Toledo AutoChem, Newark DE)で、生成物をさらに精製した。方法条件は、Princeton Chromatography製のPPUカラム(30×150)で250 mL/分の20%メタノール、100バール、35°C、220 nmであった。55~70 mg/mL溶液の3.5 mL注入物を注入した。SFC ProNTOソフトウェアを使用して、データを集めた。SFC精製から得られた精製生成物は、メタノール溶媒和物であった。メタノールを除去するために、共沸蒸留を行った。暗黄色の固体である2-ブロモ, 4-tert-ブチル, 5-ニトロフェノールメタノール溶媒和物、(111.3 g、.59.9 mmol)を1 L丸底フラスコに投入し、続いて、ヘプタン(500 mL)を投入した。スラリーを64に加熱して、透明な溶液を得た。溶媒を減圧下(649 mbar)で30分間蒸留し、次いで、乾固するまでストリッピングした。MeOHが¹H-NMRにより検出されなくなるまで、この手順を3回繰り返した。生成物を高真空下で16時間乾燥させて、生成物を暗黄色の半固体として得た。¹H-NMR(400 MHz, DMSO-d₆) 11.2 (bs, OH), 7.69 (s, 1H); 7.03 (s, 1H); 1.30 (s, 9H)

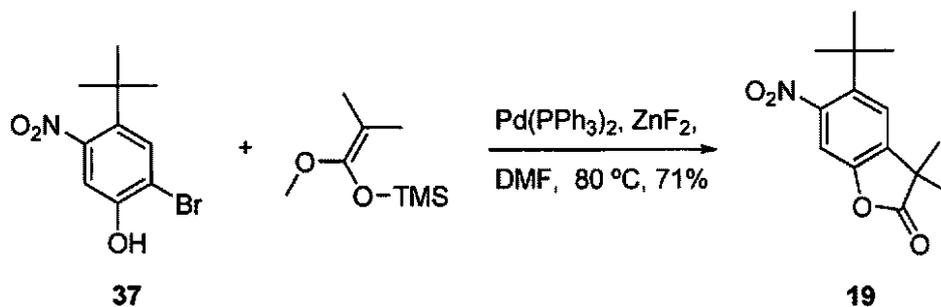
10

20

5-tert-ブチル-3,3-ジメチル-6-ニトロベンゾフラン-2(3H)-オン(19)を調製する手順

【0393】

【化123】



30

ジフルオロ亜鉛(6.093 g、58.92 mmol)を丸底フラスコに加え、これを窒素でフラッシュした。次いで、Pd(tBu₃P)₂(2 g、3.835 mmol)を窒素流下で加えた。次いで、DMF(80.75 mL)に溶解した2-ブロモ-4-tert-ブチル-5-ニトロ-フェノール(16.15 g、58.92 mmol)をフラスコに加えた。反応混合物は、オレンジ色の懸濁液であった。(1-メトキシ-2-メチル-プロパ-1-エノキシ)トリメチルシラン(21.61 g、25.13 mL、117.8 mmol)を混合物に加え、生じた混合物を80に加熱し、16時間攪拌した。完了したら、反応混合物を周囲温度に冷却し、Celite(登録商標)で濾過した。フィルターケーキをMTBE(536.0 mL)で洗浄し、水(893.3 mL)を濾液に加えた。混合物を15分間攪拌し、さらに15分間沈降させた。層を分離し、0.5 MのHCl(500 mL、250.0 mmol)を有機相に加えた。層を分離し、有機層を水(500 mL)で洗浄した。層を分離し、有機層をNaCl(500 mL; 8重量%)で洗浄した。有機層を分離し、溶媒を真空中で除去した。粗製の生成物が茶色の結晶質固体と

40

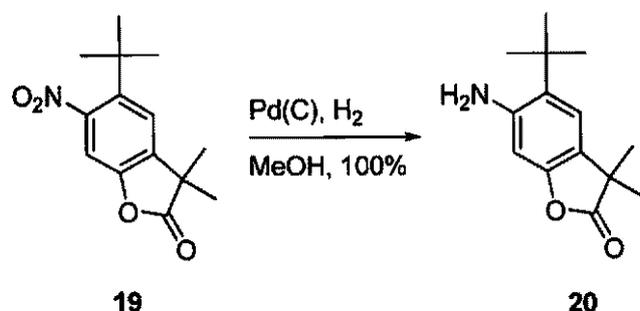
50

して得られ、次いでこれをシリカプラグで、溶離剤としてヘキサン：MTBEの20：1～10：1を使用して精製した。生成物を含むフラクションを合わせ、溶媒を真空除去して、純粋な生成物を白色の結晶質固体として得た。¹H-NMR (400 MHz, DMSO-d₆) 7.80 (s, 1H); 7.62 (s, 1H); 1.49 (s, 6H); 1.34 (s, 9H)

6-アミノ-5-tert-ブチル-3,3-ジメチルベンゾフラン-2(3H)-オン(20)を調製する手順

【0394】

【化124】

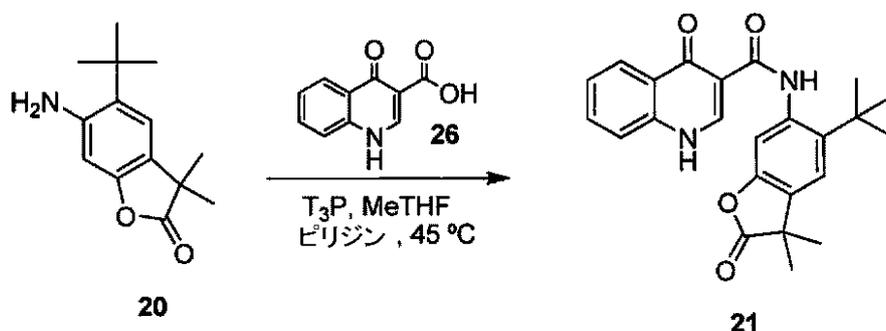


炭素上のパラジウム(湿潤; 5重量%)を丸底フラスコに窒素流下で入れた。次いで、5-tert-ブチル-3,3-ジメチル-6-ニトロ-ベンゾフラン-2-オン(4.7g、17.85mmol)を容器に加えた。次いで、窒素雰囲気下で、メタノール(120mL)を容器に慎重に投入した。次いで、容器をN₂でパージし、排気し、次いで、水素ガスを投入した。容器を排気し、水素ガスを再投入し、次いで、連続的な水素ガスを導入した。完了の後に、反応物をCelite(登録商標)で濾過し、ケーキをMeOH(300mL)で洗浄した。溶媒を真空中で除去し、生成物を高真空下で乾燥させて、白色の結晶質固体を得た。¹H-NMR (400 MHz, DMSO-d₆) 7.05 (s, 1H); 6.48 (s, 1H); 5.02 (s, 2H, NH₂); 1.34 (s, 6H); 1.30 (s, 9H)

N-(5-tert-ブチル-3,3-ジメチル-2-オキソ-2,3-ジヒドロベンゾフラン-6-イル)-4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド(21)を調製する手順

【0395】

【化125】



反応容器に、化合物26(2.926g、15.43mmol)、化合物20(4.32g、18.52mmol)、2-MeTHF(35.99mL)を、続いて2-MeTHF中50%のT₃P(13.36g、21.00mmol)を投入した。ピリジン(2.441g、2.496mL、30.86mmol)を加え、懸濁液を47.5 ± 5で18時間加熱した。完了の後に、反応物を周囲温度に冷却し、2-MeTHF(36)および水(30mL)を加えた。層を分離し、有機層を10重量%のクエン酸溶液(30

10

20

30

40

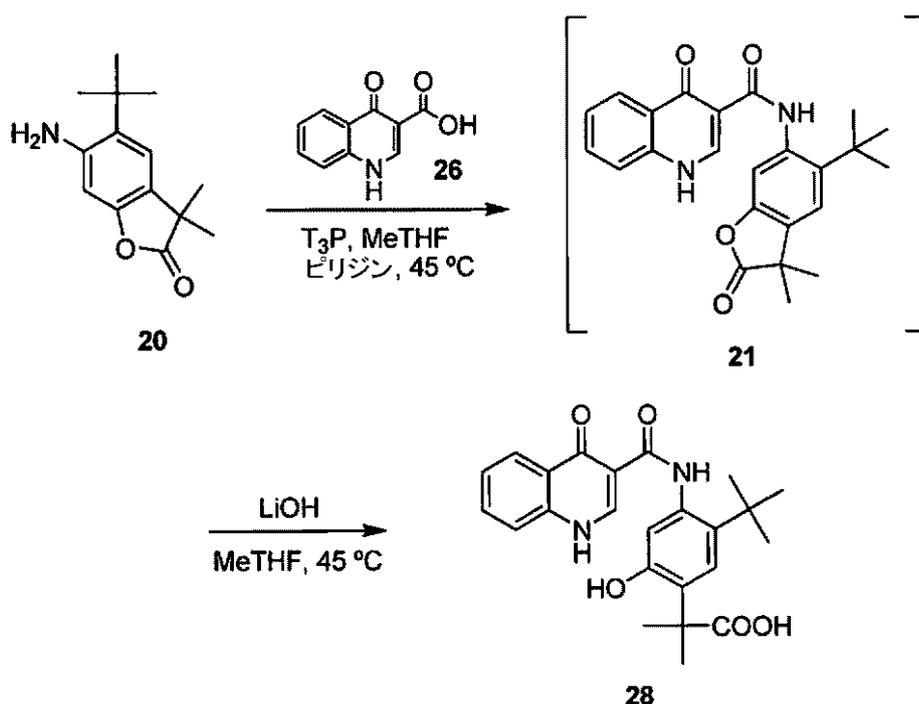
50

ml)、水(30ml)で、およびNaHCO₃(20ml)で2回洗浄した。有機層をブライン(50ml)で洗浄し、分離し、溶媒を真空除去した。粗製の生成物をMTBE(100ml)に溶解し、ヘキサン(200ml)を貧溶媒として加えた。固体が沈澱し、生じたスラリーを2時間攪拌した。吸引濾過により固体を集め、ケーキをヘキサンで洗浄した。生じた生成物を真空炉中、55で、窒素ブリードを用いて乾燥させて、表題化合物をベージュ色の固体として得た。¹H-NMR(400MHz, DMSO-d₆) 12.96(d, J 6.4 Hz, 1H); 12.1(s, 1H); 8.9(d, J 6.4 Hz, 1H); 8.33(d, J 8 Hz, 1H); 7.84-7.75(m, 2H); 7.55-7.48(m, 3H); 1.47(s, 6H); 1.45(s, 9H).

2-(5-tert-ブチル-2-ヒドロキシ-4-(4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド)フェニル)-2-メチルプロパン酸(28)を調製する手順

【0396】

【化126】



化合物26(81.30mg、0.4288mmol)および化合物20(110mg、0.4715mmol)を丸底フラスコに投入した。次いで、2-MeTHF(1mL)を、続いて、2-MeTHF中50%のT₃P(371.4mg、0.5836mmol)および2-MeTHF中のピリジン(67.84mg、69.37μL、0.8576mmol)を加えた。懸濁液を47.5 ± 5で一晩加熱した。完了の後に、反応物を周囲温度に冷却した。2-MeTHF(1.014mL)および水(811.2μL)を加えた。層を分離し、有機層を水(811.2μL)で、またNaHCO₃(2ml)で2回洗浄した。有機層を丸底フラスコに移した。水(2mL)に溶解したLiOH(38.6mg、0.9mmol)を加え、反応物を45に加熱した。完了の後に、層を分離し、有機層を廃棄した。水層を氷浴で冷却し、pHが約3~4のpHに達するまで、塩酸(1.0Mを10.72mL、10.72mmol)を溶液に加えた。水層を2-MeTHF(5mL)で2回抽出し、有機層を合わせ、ブライン(5mL)で洗浄した。有機層を分離し、溶媒を真空中で除去した。生じた固体を真空炉中、窒素ブリードを用いて50で乾燥させて、表題化合物を得た。¹H-NMR(400MHz, DMSO-d₆) 12.89(d, J 6.8 Hz, 1H); 11.84(s,

1 H) ; 11.74 (s , 1 H) ; 9.36 (s , 1 H) ; 8.87 - 8.61 (d , J 6.4 Hz , 1 H) ; 8.34 - 8.32 (d , J 9.1 Hz , 1 H) ; 7.83 - 7.745 (m , 2 H) ; 7.17 - 7.09 (m , 1 H) ; 7.17 (s , 1 H) ; 7.09 (s , 1 H) ; 1.43 (s , 6 H) ; 1.40 (s , 9 H)

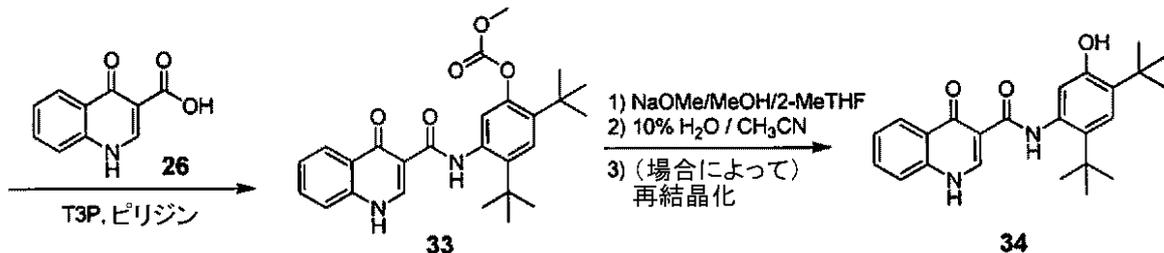
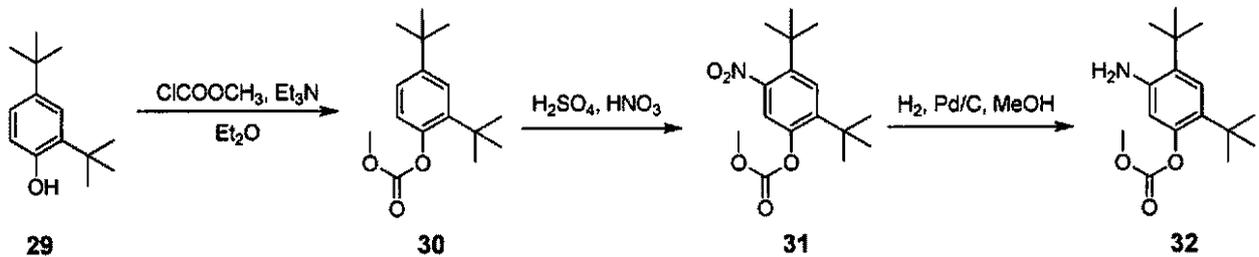
(実施例 6)

N - (2 , 4 - ジ - tert - ブチル - 5 - ヒドロキシフェニル) - 4 - オキソ - 1 , 4 - ジヒドロキノリン - 3 - カルボキサミド (34) の全合成

【 0397 】

【 化 127 】

10



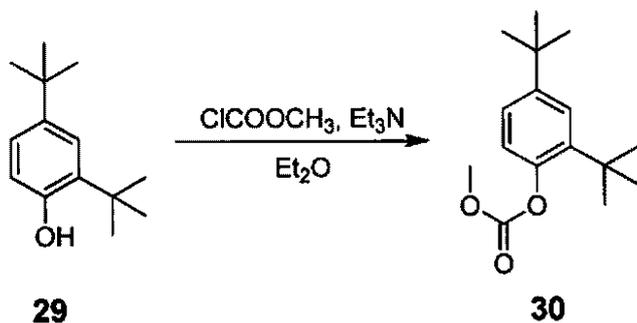
20

2 , 4 - ジ - tert - ブチルフェニルメチルカルボネート (30) を調製する手順

【 0398 】

【 化 128 】

30



方法 1

40

2 , 4 - ジ - tert - ブチルフェノール、29 (10 g , 48.5 mmol) のジエチルエーテル (100 mL) およびトリエチルアミン (10.1 mL , 72.8 mmol) 中の溶液に、クロロギ酸メチル (7.46 mL , 97 mmol) を 0 で滴下して加えた。次いで、混合物を室温に加温し、さらに 2 時間攪拌した。次いで、追加のトリエチルアミン 5 mL およびクロロギ酸メチル 3.7 mL を加え、反応物を一晩攪拌した。次いで、反応物を濾過し、濾液を 0 に冷却し、次いで、追加のトリエチルアミン 5 mL およびクロロギ酸メチル 3.7 mL を加え、反応物を室温に加温し、次いで、さらに 1 時間攪拌した。この段階で、反応は大部分完了し、濾過し、次いで、水 (2 x)、続いて、ラインで洗浄することにより後処理した。次いで、溶液を濃縮して、黄色のオイルを生成し、カラムクロマトグラフィーを使用して精製し、化合物 30 を得た。¹H NMR (40

50

0 MHz, DMSO- d_6) 7.35 (d, $J = 2.4$ Hz, 1H), 7.29 (dd, $J = 8.4, 2.4$ Hz, 1H), 7.06 (d, $J = 8.4$ Hz, 1H), 3.85 (s, 3H), 1.30 (s, 9H), 1.29 (s, 9H).

方法 2

4-ジメチルアミノピリジン (DMAP、3.16 g、25.7 mmol) および 2,4-ジtert-ブチルフェノール (化合物 29、103.5 g、501.6 mmol) が投入されている反応容器に、塩化メチレン (415 g、313 mL) を加え、全ての固体が溶解するまで、溶液をかき混ぜた。次いで、トリエチルアミン (76 g、751 mmol) を加え、溶液を 0 ~ 5 °C に冷却した。次いで、クロロギ酸メチル (52 g、550.3 mmol) を 2.5 ~ 4 時間滴下して加え、その間、溶液温度を 0 ~ 5 °C の間に維持した。次いで、反応混合物を 23 ~ 28 °C に徐々に加熱し、20 時間撹拌した。次いで、反応物を 10 ~ 15 °C に冷却し、水 150 mL を投入した。混合物を 15 ~ 20 °C で 35 ~ 45 分間撹拌し、次いで、水層を分離し、塩化メチレン 150 mL で抽出した。有機層を合わせ、2.5% HCl (水溶液) を用いて 5 ~ 20 °C の温度で中和して、5 ~ 6 の最終 pH を得た。次いで、有機層を水で洗浄し、20 °C 未満の温度で真空濃縮して 150 mL にし、塩化メチレン中の化合物 30 を得た。

10

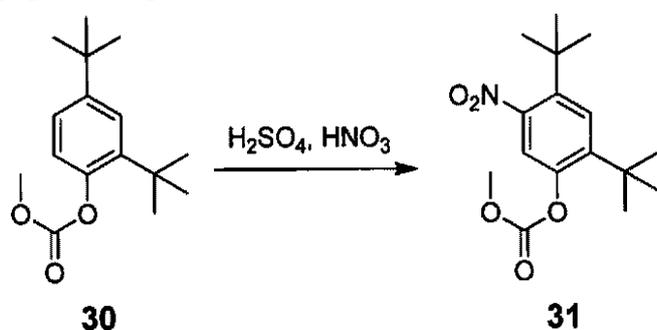
【0399】

5-ニトロ-2,4-ジtert-ブチルフェニルメチルカルボネート (31) を調製する手順

20

【0400】

【化129】



30

方法 1

化合物 30 (6.77 g、25.6 mmol) の撹拌溶液に、硫酸および硝酸の 1 : 1 混合物 6 mL を 0 °C で滴下して加えた。混合物を室温に加熱し、1 時間撹拌した。生成物を、液体クロマトグラフィー (ISCO、120 g、0 ~ 7% EtOAc / ヘキサン、38 分) を使用して精製して、化合物 31 の位置異性体の約 8 : 1 ~ 10 : 1 混合物を白色の固体として生成した。 $^1\text{H NMR}$ (400 MHz, DMSO- d_6) 7.63 (s, 1H), 7.56 (s, 1H), 3.87 (s, 3H), 1.36 (s, 9H), 1.32 (s, 9H). HPLC 保持時間 3.92 分、10 ~ 99% CH_3CN 、5 分運転; ESI-MS 310 m/z (MH) $^+$ 。

40

【0401】

方法 2

化合物 30 (100 g、378 mmol) に、DCM (540 g、408 mL) を加えた。全ての固体が溶解するまで、混合物を撹拌し、次いで、-5 ~ 0 °C に冷却した。次いで、濃硫酸 (163 g) を滴下して加え、その間、反応物の当初温度を維持し、混合物を 4.5 時間撹拌した。次いで、硝酸 (62 g) を 2 ~ 4 時間かけて滴下して加え、その間、反応物の当初温度を維持し、次いで、この温度でさらに 4.5 時間撹拌した。次いで、反応混合物を、冷水に徐々に加え、その際、温度を 5 °C 未満に維持した。次いで、クエンチした反応物を 25 °C に加熱し、水層を除去し、塩化メチレンで抽出した。合わせた有機層を水で洗浄し、 Na_2SO_4 を使用して乾燥させ、124 ~ 155 mL に濃縮した。へ

50

キサン(48g)を加え、生じた混合物を再び124~155mLに濃縮した。続いて、さらなるヘキサン(160g)を混合物に加えた。次いで、混合物を23~27℃で15.5時間攪拌し、次いで、濾過した。フィルターケーキに、ヘキサン(115g)を加え、生じた混合物を還流加熱し、2~2.5時間攪拌した。次いで、混合物を3~7℃に冷却し、さらに1~1.5時間攪拌し、濾過して、化合物31を淡黄色の固体として得た。

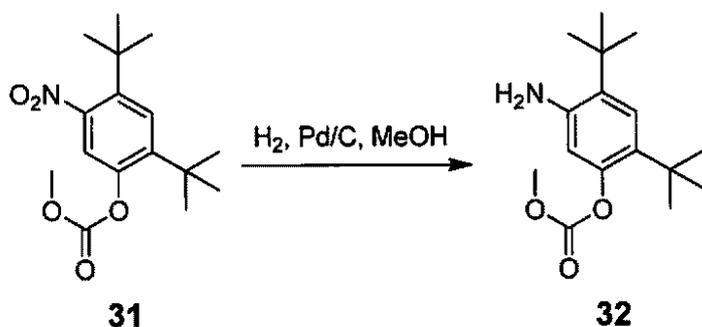
【0402】

5-アミノ-2,4-ジ-tert-ブチルフェニルメチルカルボネート(32)を調製する手順

【0403】

【化130】

10



20

2,4-ジ-tert-ブチル-5-ニトロフェニルメチルカルボネート(1.00当量)を適切な水素化反応器に投入し、続いて、5% Pd/C(乾燥ベースで2.50重量%、Johnson-Matthey Type 37)を投入した。MeOH(15.0倍体積)を反応器に投入し、系を閉じた。系をN₂(g)でパージし、次いで、H₂(g)を用いて2.0Barに加圧した。反応を25 ± 5℃の反応温度で行った。完了したら、反応物を濾過し、反応器/ケーキをMeOH(4.00体積)で洗浄した。生じた濾液を真空下、50℃以下で8.00体積まで蒸留した。水(2.00体積)を45 ± 5℃で加えた。生じたスラリーを0 ± 5℃に冷却した。スラリーを0 ± 5℃で1時間以上保持し、濾過した。ケーキを0 ± 5℃のMeOH/H₂O(8:2)(2.00体積)で1回洗浄した。ケーキを真空(-0.90バールおよび-0.86バール)下、35~40℃で乾燥させて、化合物32を得た。¹H NMR(400 MHz, DMSO-d₆) 7.05(s, 1H), 6.39(s, 1H), 4.80(s, 2H), 3.82(s, 3H), 1.33(s, 9H), 1.23(s, 9H)。

30

反応が完了したら、生じた混合物を約5から10体積のMeOH(例えば、約6から約9体積のMeOH、約7から約8.5体積のMeOH、約7.5から約8体積のMeOHまたは約7.7体積のMeOH)で希釈し、約35 ± 5℃の温度に加熱し、上記の通り濾過し、洗浄し、乾燥させた。

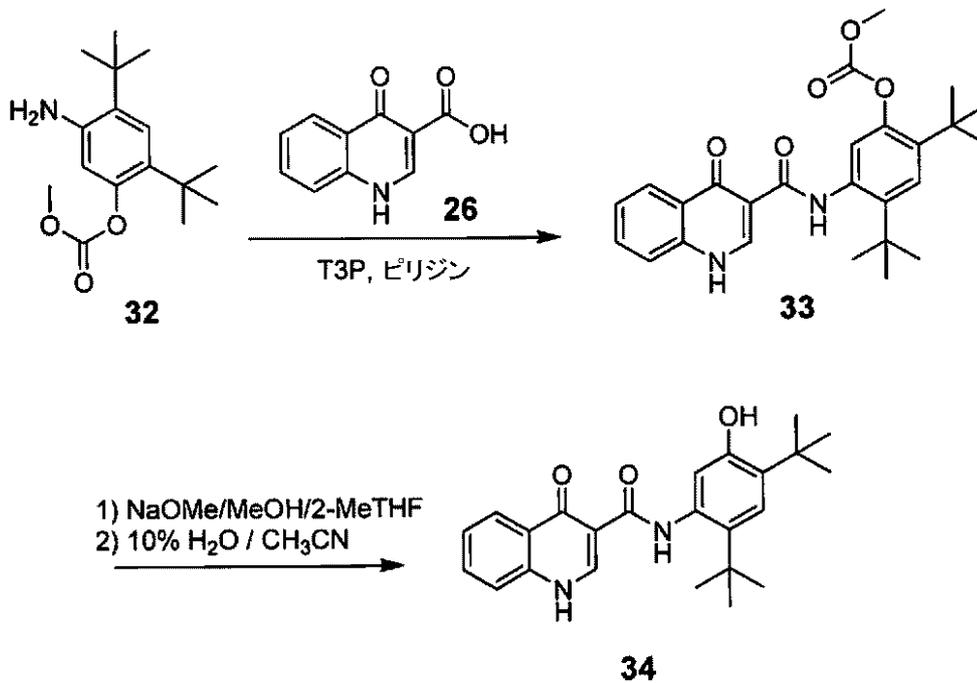
【0404】

N-(2,4-ジ-tert-ブチル-5-ヒドロキシフェニル)-4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド(34)の調製

40

【0405】

【化 1 3 1】



10

20

4 - オキソ - 1 , 4 - ジヒドロキノリン - 3 - カルボン酸、26 (1 . 0 当量) および 5 - アミノ - 2 , 4 - ジ - tert - ブチルフェニルメチルカルボネート、32、(1 . 1 当量) を反応器に投入した。2 - MeTHF (4 . 0 体積、酸に対して) を、続いて、2 - MeTHF 中 50 % 溶液の T3P (登録商標) (1 . 7 当量) を加えた。T3P を投入された容器を 2 - MeTHF (0 . 6 体積) で洗浄した。次いで、ピリジン (2 . 0 当量) を加え、生じた懸濁液を 47.5 ± 5.0 に加熱し、この温度で 8 時間保持した。試料を採り、HPLC により完了に関してチェックした。完了したら、生じた混合物を 25.0 ± 2.5 に冷却した。2 - MeTHF (12 . 5 体積) を加えて、混合物を希釈した。反応混合物を水 (10 . 0 体積) で 2 回洗浄した。2 - MeTHF を加えて、反応物の全体積を 40 . 0 体積 (投入されたのは約 16 . 5 体積) にした。この溶液に、NaOMe / MeOH (1 . 7 当量) を加えて、メタノリシスを行った。反応物を 1 . 0 時間以上攪拌し、HPLC により完了に関してチェックした。完了したら、反応物を 1 N の HCl (10 . 0 体積) でクエンチし、0 . 1 N の HCl (10 . 0 体積) で洗浄した。有機溶液をポリッシュ濾過 (polish filtered) して、微粒子をいずれも除去し、第 2 の反応器に入れた。濾過した溶液を 35 (ジャケット温度) 以下および 8 . 0 (内部反応温度) 以上、減圧下で 20 体積まで濃縮した。CH₃CN を 40 体積まで加え、溶液を 35 (ジャケット温度) 以下および 8 . 0 (内部反応温度) 以上で 20 体積まで濃縮した。CH₃CN の添加および濃縮サイクルをさらに 2 回繰り返し、全部で 3 回 CH₃CN を添加し、4 回 20 体積まで濃縮した。20 体積までの最終の濃縮の後に、16 . 0 体積の CH₃CN を、続いて、4 . 0 体積の H₂O を加えて、出発酸に対して 40 体積の 10 % H₂O / CH₃CN の最終濃度にした。このスラリーを 78.0 ± 5.0 (還流) に加熱した。次いで、スラリーを 5 時間以上攪拌した。スラリーを 0.0 ± 5.0 に 5 時間にわたって冷却し、濾過した。ケーキを 0.0 ± 5.0 の CH₃CN (5 体積) で 4 回洗浄した。生じた固体 (化合物 34) を真空炉中、 50.0 ± 5.0 で乾燥させた。¹H NMR (400 MHz, DMSO - d₆) 12 . 8 (s, 1H), 11 . 8 (s, 1H), 9 . 2 (s, 1H), 8 . 9 (s, 1H), 8 . 3 (s, 1H), 7 . 2 (s, 1H), 7 . 9 (t, 1H), 7 . 8 (d, 1H), 7 . 5 (t, 1H), 7 . 1 (s, 1H), 1 . 4 (s, 9H), 1 . 4 (s, 9H) .

30

40

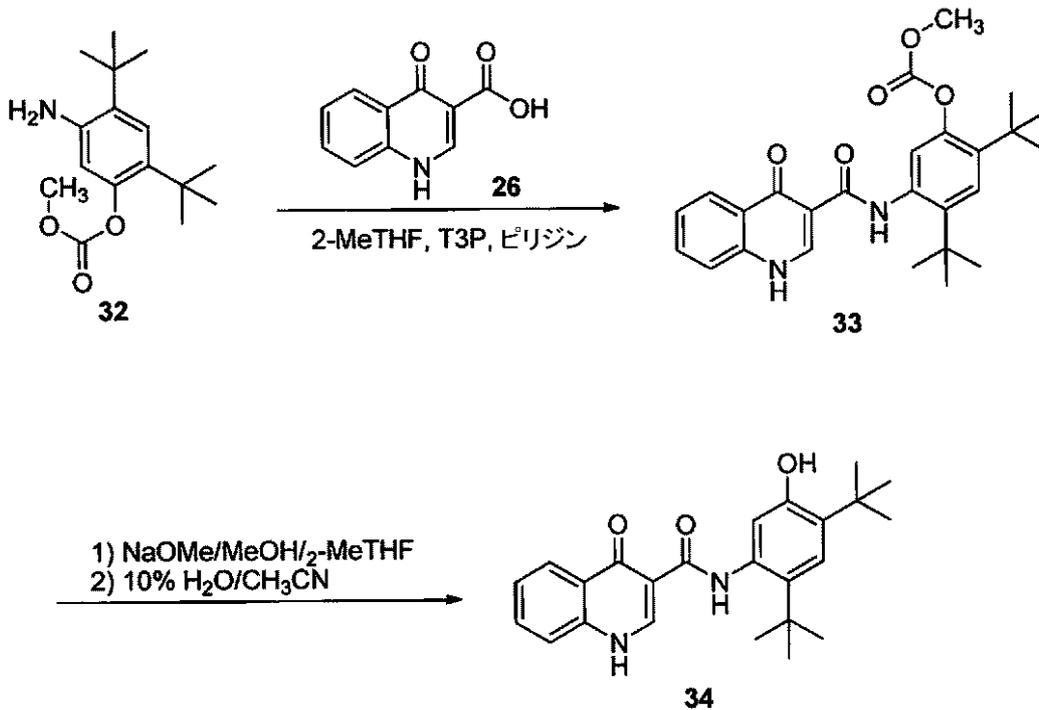
N - (2 , 4 - ジ - tert - ブチル - 5 - ヒドロキシフェニル) - 4 - オキソ - 1 ,

50

4 - ジヒドロキノリン - 3 - カルボキサミド (3 4) の別の調製

【 0 4 0 6 】

【 化 1 3 2 】



10

20

4 - オキソ - 1 , 4 - ジヒドロキノリン - 3 - カルボン酸、26 (1 . 0 当量) および 5 - アミノ - 2 , 4 - ジ - tert - ブチルフェニルメチルカルボネート、32 (1 . 1 当量) を反応器に投入した。2 - MeTHF (4 . 0 体積、酸に対して) を、続いて、2 - MeTHF 中 50 % 溶液の T3P (登録商標) (1 . 7 当量) を加えた。T3P を投入された容器を 2 - MeTHF (0 . 6 体積) で洗浄した。次いで、ピリジン (2 . 0 当量) を加え、生じた懸濁液を 47.5 ± 5.0 に加熱し、この温度で 8 時間保持した。試料を採り、HPLC により完了に関してチェックした。完了したら、生じた混合物を 20 ± 5 に冷却した。2 - MeTHF (12 . 5 体積) を加えて、混合物を希釈した。反応混合物を水 (10 . 0 体積) で 2 回洗浄し、2 - MeTHF (16 . 5 体積) を反応器に投入した。この溶液に、30 % w / w の NaOMe / MeOH (1 . 7 当量) を投入して、メタノリシスを行った。反応物を 25.0 ± 5.0 で 1 . 0 時間以上攪拌し、HPLC により完了に関してチェックした。完了したら、反応物を 1 . 2 N の HCl / H₂O (10 . 0 体積) でクエンチし、0 . 1 N の HCl / H₂O (10 . 0 体積) で洗浄した。有機溶液をポリッシュ濾過して、微粒子をいずれも除去し、第 2 の反応器に入れた。

30

40

【 0 4 0 7 】

濾過した溶液を 35 (ジャケット温度) 以下および 8 . 0 (内部反応温度) 以上、減圧下で 20 体積まで濃縮した。CH₃CN を 40 体積まで加え、溶液を 35 (ジャケット温度) 以下および 8 . 0 (内部反応温度) 以上で 20 体積まで濃縮した。CH₃CN の添加および濃縮サイクルをさらに 2 回繰り返し、全部で 3 回 CH₃CN を添加し、4 回 20 体積まで濃縮した。20 体積までの最終の濃縮の後に、16 . 0 体積の CH₃CN を、続いて、4 . 0 体積の H₂O を加えて、出発酸に対して 40 体積の 10 % H₂O / CH₃CN の最終濃度にした。このスラリーを 78.0 ± 5.0 (還流) に加熱した。次いで、スラリーを 5 時間以上攪拌した。スラリーを 20 から 25 に 5 時間にわたって冷却し、濾過した。ケーキを 20 から 25 に加熱された CH₃CN (5 体積) で 4 回洗浄した。生じた固体 (化合物 34) を真空炉中、 50.0 ± 5.0 で乾燥させた。¹H NMR (400 MHz , DMSO - d₆) 12 . 8 (s , 1 H) , 11 . 8 (s , 1 H) , 9 . 2 (s , 1 H) , 8 . 9 (s , 1 H) ,

50

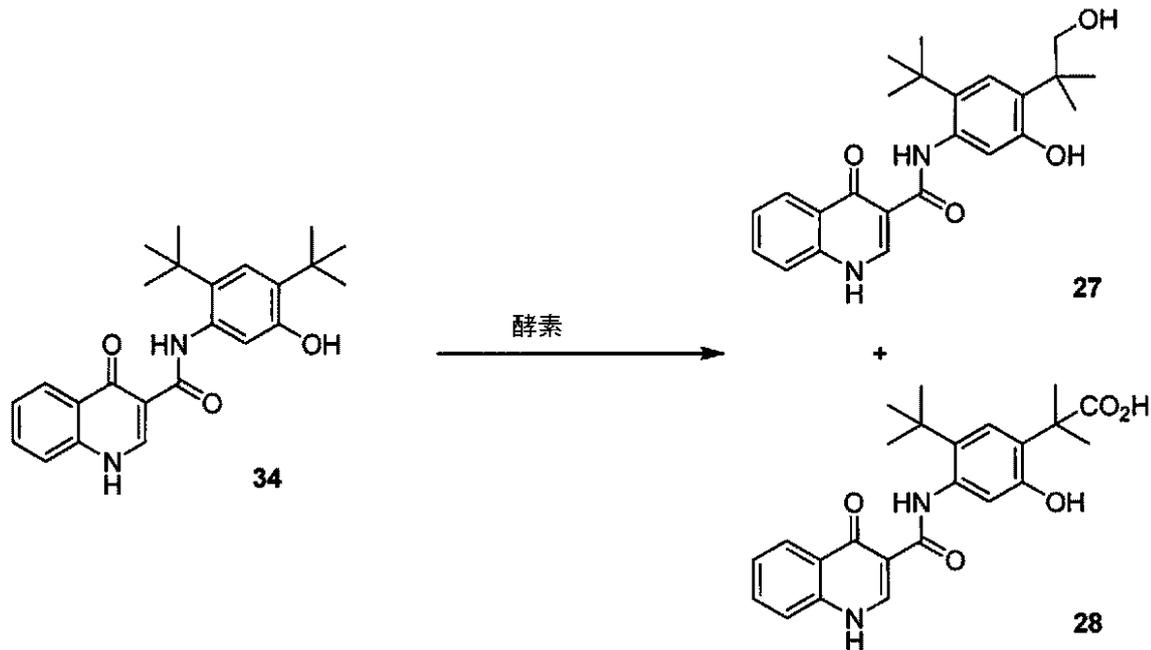
8.3 (s, 1H), 7.2 (s, 1H), 7.9 (t, 1H), 7.8 (d, 1H), 7.5 (t, 1H), 7.1 (s, 1H), 1.4 (s, 9H), 1.4 (s, 9H).

(実施例7)

N-(2-tert-ブチル-5-ヒドロキシ-4-(1-ヒドロキシ-2-メチルプロパン-2-イル)フェニル)-4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド(27)および2-(5-tert-ブチル-2-ヒドロキシ-4-(4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド)フェニル)-2-メチルプロパン酸(28)を生合成する手順

【0408】

【化133】



Streptomyces rimosus (DSM 40260)を、DSMZから冷凍培養物として購入した。この培養物を斜面寒天に接種するために使用し、その斜面寒天を、4 で維持および貯蔵した。酵母エキス(4 g/L)、麦芽エキス(10 g/L)およびダイズ粉(5 g/L)を含有する酵母エキス-麦芽エキスペプトン(YMP)培地を調製し、130 で60分間滅菌した。YMP培地1Lを含有する5つのフラスコに直接、斜面寒天からの*S. rimosus*を接種した。30 で、約100 rpmで穏やかにかき混ぜながら2~3日間培養物を増殖させた。これらの条件下で、濁った溶液か、またはフラスコの底部に凝集している球状微粒子である2種の増殖タイプが観察された。後者の増殖タイプは、化合物27へのより高い変換をもたらすことが判明している。次いで、細胞を遠心分離し、収集し、0.1Mのリン酸カリウム緩衝液(pH7.0)1Lを含有する2つのフラスコに再懸濁させた。N,N-ジメチルホルムアミド(DMF)50 mL中の化合物34 5.0gをフラスコに加えた。反応を、約100 rpmで穏やかにかき混ぜながら30 で24時間進行させると、この時点で、化合物27 7.59%および化合物28 1.17%の変換率がHPLCにより示された。

【0409】

両方のフラスコを合わせ、3500 rpmで10分間遠心分離し、メタノール500 mLに再懸濁させた。この懸濁液を30分間激しく攪拌し、次いで再び、6000 rpmで10分間遠心分離した。有機層を集め、このプロセスを2回繰り返した。メタノール抽出物を真空濃縮して、固体物質をそれぞれ2.50g、1.57gおよび1.11g得た。これらの抽出物からの固体は、化合物34 74.78~91.96%、化合物27 7.66~19.73%および化合物28 0.39~5.49%を含有することが判明し

た。生物的酸化生成物から化合物 34 部分を選び出す場合には、初めの 2 回の抽出からの固体を合わせ、メタノール 250 mL に懸濁させ、1 時間激しくかき混ぜ、真空濾過した。化合物 27 および 28 が濾液中で濃縮される一方で（それぞれ 22.09% および 6.14%）、固体も同様になお、化合物 27（8.96%）および化合物 28（0.50%）を含有した。

【0410】

溶解した固体を約 2.2 g 含有するメタノール濾液をシリカ 4.5 g に吸着させ、フラッシュクロマトグラフィーにより、100%ジクロロメタンから 88:12 のジクロロメタン/メタノールへの勾配を使用して精製した。化合物 27 を含有するフラクションを真空濃縮し、凍結乾燥を介してさらに乾燥させて、化合物 27（HPLC によると純度 98.5%）130 mg を得た。不純な化合物 28 を含有するフラクションもまた真空濃縮して、固体 10 mg 未満を得た。

10

【0411】

細胞ペレットをメタノール 500 mL に再懸濁させ、Bead Beater 中で均質化して、細胞をバラバラに壊し、残った生成物があればそれを回収した。均質化された懸濁液を 6000 rpm で 10 分間遠心分離することにより、有機層を得た。これを、3 回目の抽出から得られた固体および初めの 2 回の抽出のスラリー濃縮物から濾過された固体に加え、還流下で一晩スラリー化した。次いで、スラリーを冷却し、吸引濾過して、固体 1.99 g を得た。固体をメタノール 300 mL に再溶解させ、次いでこれを、シリカ約 5 g に吸着させ、フラッシュクロマトグラフィーにより、100%ジクロロメタンから 94:6 のジクロロメタン/メタノールへの勾配を使用して精製して、化合物 34 および化合物 27、さらに他の不純物を含有する固体 820 mg を得た。これを、さらなる段階的な溶媒勾配（100%DCM から 6%MeOH / 94%DCM の混合物まで）を使用して再カラム処理して、化合物 27 をさらに 89 mg 得た。¹H-NMR スペクトルは、上記で報告されたものと一致した。

20

【0412】

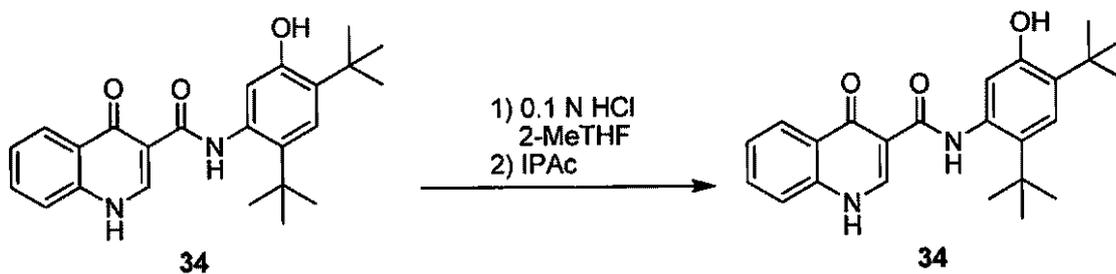
（実施例 8）

N-(2,4-ジ-tert-ブチル-5-ヒドロキシフェニル)-4-オキソ-1,4-ジヒドロキノリン-3-カルボキサミド(34)を再結晶化する手順

【0413】

30

【化134】



化合物 34（1.0 当量）を反応器に投入した。2-MeTHF（20.0 体積）を、続いて、0.1 N の HCl（5.0 体積）を加えた。二相溶液を攪拌し、分離し、上部有機相を 0.1 N の HCl（5.0 体積）でさらに 2 回洗浄した。有機溶液をポリッシュ濾過して、微粒子をいずれも除去し、第 2 の反応器に入れた。濾過した溶液を 35（ジャケット温度）以下および 8.0（内部反応温度）以上、減圧下で 10 体積まで濃縮した。酢酸イソプロピル（IPAc）（10 体積）を加え、溶液を 35（ジャケット温度）以下および 8.0（内部反応温度）以上で 10 体積まで濃縮した。IPAc の添加および濃縮をさらに 2 回繰り返し、全部で 3 回 IPAc を添加し、4 回 10 体積まで濃縮した。最終の濃縮の後に、10 体積の IPAc を投入し、スラリーを還流加熱し、この温度で 5 時間維持した。スラリーを 0.0 ± 5 に 5 時間にわたって冷却し、濾過した。ケーキを IPAc（5 体積）で 1 回洗浄した。生じた固体を真空炉中、50.0 ± 5.0

40

50

で乾燥させた。

【0414】

(実施例9)

pH7.4での溶解性を試験するための一般的手順

高スループットフラスコ振盪アッセイを使用して、pH7.4緩衝液中への化合物の溶解性を決定した。溶液中での化合物の濃度を算出するために、化合物1種当たり2つの条件に供した：100% DMSO中300 μMおよび2% DMSOの存在を伴うpH7.4リン酸緩衝液中200 μM。各試料を一晩振盪させ、次いで、HPLC-UVに注入し、次の条件を使用してピーク面積を決定した：Phenomenex 00A-4251-B0-30×2.00mm Luna 3u C18(2)100Aカラム；流速0.8 mL/分；注入体積20 μL；0.1%のギ酸を含むHPLCグレードの水および0.1%のギ酸を含むHPLCグレードのアセトニトリル移動相；ピーク面積は254 nmで決定。次の式：濃度 = (ピーク面積 pH7.4) / (ピーク面積 300 μMのDMSO標準条件) × 標準条件の300 μM濃度を使用して、溶解性をμMで算出した。該当するピークを緩衝液条件において、300 μMのDMSO標準条件での最大面積ピークの保持時間(RT)を元に同定した。

10

【0415】

VI. 活性アッセイ

(実施例10)

活性アッセイのための一般的手順

20

化合物の F508-CFTR 増強特性を検出および測定するためのアッセイ

化合物の F508-CFTR モジュレーション特性をアッセイするための膜電位光学的方法

NIH 3T3細胞において機能性 F508-CFTRの増加についての読出しとして蛍光プレートリーダー(例えば、FLIPR I II、Molecular Devices, Inc.)を使用して膜電位の変化を測定するために、このアッセイは蛍光電圧検出色素を利用する。応答の駆動力は、細胞を化合物で予め処理し、続いて電圧検出色素を負荷した後に、単一の液体を添加するステップによってチャンネルを活性化させることに関連して、塩素イオン勾配が生じることである。

30

【0416】

増強因子化合物の特定

F508-CFTRの増強因子を特定するために、二重添加HTSアッセイフォーマットを開発した。このHTSアッセイは、温度補正されたF508 CFTR NIH 3T3細胞におけるF508 CFTRの開閉(伝導性)の増加についての測定値としてFLIPR I IIで膜電位の変化を測定するために、蛍光電圧検出染料を利用する。応答のための駆動力は、細胞を増強因子化合物(またはDMSOビヒクル対照)で予め処理し、続いて、再分布色素を負荷した後に、FLIPR I IIなど蛍光プレートリーダーを使用して単一の液体を添加するステップにおいてフォルスコリンでチャンネルを活性化させることに関連したCl⁻イオン勾配である。

40

【0417】

溶液

浴溶液#1：(mMで)160のNaCl、4.5のKCl、2のCaCl₂、1のMgCl₂、10のHEPES、pH7.4(NaOHで)。

【0418】

塩素イオン不含有浴溶液：浴溶液#1中の塩化物塩を、グルコン酸塩で置換する。

【0419】

細胞培養

F508-CFTRを安定発現するNIH3T3マウス線維芽細胞を、膜電位の光学的測定のために使用する。細胞を、37℃、CO₂5%および湿度90%中、2mMのグルタミン、10%のウシ胎児血清、1×NEAA、1×pen/strepお

50

よび 25 mM の HEPES を補充されたダルベッコ変法イーグル培地中、 175 cm^2 培養フラスコ内で維持した。全ての光学的アッセイに関して、細胞を、384 ウェルマトリゲルコーティングプレートに、約 20000 / ウェルで播種し、37 で 2 時間培養し、その後、増強因子アッセイのために 27 で 24 時間培養した。補正アッセイのために、細胞を 27 または 37 で、化合物と共に、および化合物を伴わずに 16 ~ 24 時間培養する。化合物の F508 - CFTR モジュレーション特性をアッセイするための電気生理学的アッセイ。

【0420】

1. Ussing チャンバーアッセイ

光学アッセイにおいて特定した F508 - CFTR モジュレーターをさらに特徴付けるために、Ussing チャンバー実験を F508 - CFTR を発現する分極した気道上皮細胞で行った。非 CF 気道上皮および CF 気道上皮を、気管支組織から単離し、既に記載されている通りに培養し (Galiotta, L. J. V., Lantero, S., Gazzolo, A., Sacco, O., Romano, L., Rossi, G. A. および Zegarra-Moran, O. (1998年), *In Vitro Cell Dev Biol*, 34 巻、478 ~ 481 頁)、NIH3T3 順化培地を予めコーティングした Costar (登録商標) Snapwell (商標) フィルター上に播種した。4 日後、頂端側培地を除去し、使用する前に、細胞を気相液相界面で > 14 日間増殖させた。これは、気道上皮に特徴的な形態である十分に分化した線毛円柱細胞の単層を生じた。非 CF HBE を、既知の肺疾患を何ら有さない非喫煙者から単離した。CF - HBE を、F508 - CFTR についてホモ接合性の患者から単離した。

10

20

【0421】

Costar (登録商標) Snapwell (商標) 細胞培養挿入物上で増殖させた HBE を、Ussing チャンバー (Physiologic Instruments, Inc., San Diego, CA) に置き、基底側から頂端側への Cl^- 勾配 (I_{sc}) の存在下で経上皮抵抗および短絡電流を、電圧 - クランプシステム (Department of Bioengineering, University of Iowa, IA) を使用して測定した。簡潔には、HBE を電圧 - クランプレコーディング条件 ($V_{hold} = 0 \text{ mV}$) 下で、37 で試験した。基底側溶液は (mM 単位で) 145 の NaCl 、0.83 の K_2HPO_4 、3.3 の KH_2PO_4 、1.2 の MgCl_2 、1.2 の CaCl_2 、10 のグルコース、10 の HEPES (NaOH で pH を 7.35 に調節) を含有し、頂端側溶液は (mM 単位で) 145 のグルコン酸 Na、1.2 の MgCl_2 、1.2 の CaCl_2 、10 のグルコース、10 の HEPES (NaOH で pH を 7.35 に調節) を含有した。

30

【0422】

増強因子化合物の特定

代表的なプロトコルは、基底側から頂端側への膜 Cl^- 濃度勾配を利用した。この勾配を設定するために、通常のリソソーム液を基底側膜では使用したが、それに対して、頂端側 NaCl を、等モルのグルコン酸ナトリウム (NaOH で pH 7.4 に滴定) に置き換えて、上皮を横断する大きな Cl^- 濃度勾配を得た。フォルスコリン ($10 \mu\text{M}$) および全ての試験化合物を、細胞培養挿入物の頂端側に添加した。推定 F508 - CFTR 増強因子の効力を、既知の増強因子ゲニステインのものと比較した。

40

【0423】

2. パッチ - クランプレコーディング

F508 - NIH3T3 細胞における全 Cl^- 電流を、既に記載されている通りの穿孔パッチレコーディング配置を使用してモニタリングした (Rae, J., Cooper, K., Gates, P. および Watsky, M. (1991年), *J. Neurosci. Methods*, 37 巻、15 ~ 26 頁)。電圧 - クランプレコーディングを、Axopatch 200B パッチ - クランプ増幅器 (Axon Instruments Inc., Foster City, CA) を使用して 22 で行った。ピペット液は

50

(mM単位で)、150のN-メチル-D-グルカミン(NMDG)-Cl、2のMgCl₂、2のCaCl₂、10のEGTA、10のHEPESおよび240μg/mlのアンホテリシン-B(HClでpHを7.35に調節)を含有した。細胞外培地は(mM単位で)、150のNMDG-Cl、2のMgCl₂、2のCaCl₂、10のHEPES(HClでpHを7.35に調節)を含有した。パルス発生、データ獲得および分析を、Clampex 8(Axon Instruments Inc.)と共にDigidata 1320 A/Dインターフェースを備えたPCを使用して行った。F508-CFTRを活性化させるために、10μMのフォルスコリンおよび20μMのゲニステインを浴に添加し、電流-電圧関係を、30秒毎にモニタリングした。

【0424】

増強因子化合物の特定

F508-CFTRを安定発現するNIH3T3細胞においてF508-CFTR増強因子が巨視的なF508-CFTR Cl⁻電流(I_{F508})を増大する能力もまた、穿孔パッチレコーディング技術を使用して調査した。光学的アッセイから特定された増強因子は、光学的アッセイにおいて観察された類似の有効性および効力と共に、I_{F508}において用量依存性上昇をもたらした。試験した全ての細胞において、増強因子適用の前およびその間の逆転電位は、約-30mVであり、これは、算出されたE_{Cl}(-28mV)であった。

【0425】

細胞培養

F508-CFTRを安定発現するNIH3T3マウス線維芽細胞を、全細胞レコーディングのために使用する。細胞を、37℃、CO₂5%および湿度90%中、2mMのグルタミン、10%のウシ胎児血清、1xNEAA、1xME、1xpen/strepおよび25mMのHEPESを補充されたダルベッコ変法イーグル培地中、175cm²培養フラスコ内で維持する。全細胞レコーディングに関して、2500~5000細胞を、ポリ-L-リジンコーティングしたガラス製カバースリップ上に播種し、増強因子の活性を試験するために使用する前に、27℃で24~48時間培養し；補正因子(corrector)の活性を測定するために、補正化合物と共に、または補正化合物を伴わずに37℃でインキュベートした。

【0426】

3. 単一チャネルレコーディング

wt-CFTRおよびNIH3T3細胞において発現される温度補正されたF508-CFTRの開閉活性を、既に記載されている通り(Dalemans, W., Barbry, P., Champigny, G., Jallat, S., Dott, K., Dreyer, D., Crystal, R.G., Pavirani, A., Lecocq, J.-P., Lazdunski, M. (1991年), Nature 354号, 526~528頁)、Axopatch 200Bパッチ-クランプ増幅器(Axon Instruments Inc.)を使用し、切取りインサイドアウト膜パッチレコーディングを使用して観察した。ピペットは(mMで)：150のNMDG、150のアスパラギン酸、5のCaCl₂、2のMgCl₂および10のHEPES(トリス塩基でpHを7.35に調節)を含有した。浴は(mM単位で)：150のNMDG-Cl、2のMgCl₂、5のEGTA、10のTESおよび14のトリス塩基(HClでpHを7.35に調節)を含有した。切取った後、1mMのMg-ATP、75nMのcAMP依存性プロテインキナーゼの触媒サブユニット(PKA; Promega Corp. Madison, WI)および10mMのNaFを添加して、プロテインホスファターゼを阻害することによって、wt-CFTRおよびF508-CFTRの両方を活性化させたが、これは、電流停止を防止した。ピペット電位を80mVで維持した。チャネル活性を、2の活性チャネルを含有する膜パッチから分析した。実験経過の間、同時開口の最大数が活性チャネルの数を決定した。単一チャネル電流振幅を決定するために、F508-CFTR活性の120秒からレコーディングされたデータを、100Hzで「オフライン」でフィ

10

20

30

40

50

ルタリングし、次いで、Bio-Patch Analysisソフトウェア(Bio-Logic Comp. France)を使用して、多重ガウス関数と適合させた全点振幅のヒストグラムを構築するために使用した。全微視的電流および開口確率(P_o)を、チャンネル活性の120秒から決定した。 P_o を、Bio-Patchソフトウェアを使用して、または関係式 $P_o = I / i(N)$ (式中、 I = 平均電流、 i = 単一チャンネル電流振幅、および N = パッチにおいて活性なチャンネルの数)から決定した。

【0427】

細胞培養

F508-CFTRを安定発現するNIH3T3マウス線維芽細胞を、切取り膜パッチ-クランプレコーディングのために使用する。細胞を、37℃、CO₂ 5%および湿度90%中、2mMのグルタミン、10%のウシ胎児血清、1×NEAA、1×pen/strepおよび25mMのHEPESを補充されたダルベッコ変法イーグル培地中、175cm²培養フラスコ内で維持する。単一チャンネルレコーディングに関して、2500~5000細胞を、ポリ-L-リジンコーティングされたガラス製カバースリップ上に播種し、使用前に、27℃で24~48時間培養した。

【0428】

式1の化合物は、ATP結合カセット輸送体のモジュレーターとして有用である。

【0429】

他の実施形態

個々の刊行物または特許出願がそれぞれ具体的におよび個別に参照により援用されると示されているのと同じ程度で、本開示に挙げられている刊行物および特許は全て、参照により本明細書に援用される。参照により援用される特許または刊行物のいずれかにおける用語の意味が、本開示において使用されている用語の意味と矛盾する場合には、本開示における用語の意味が支配的であることが意図されている。さらに、前記説明は、本発明の単なる例示的实施形態を開示および記載している。当業者であれば、そのような説明および添付の図面および特許請求の範囲から、下記の特許請求の範囲で定義されている本発明の意図および範囲から逸脱することなく、様々な変化、変更および変法を本発明の範囲内において行うことができることを容易に理解するであろう。

【手続補正書】

【提出日】平成23年11月17日(2011.11.17)

【手続補正1】

【補正対象書類名】特許請求の範囲

【補正対象項目名】全文

【補正方法】変更

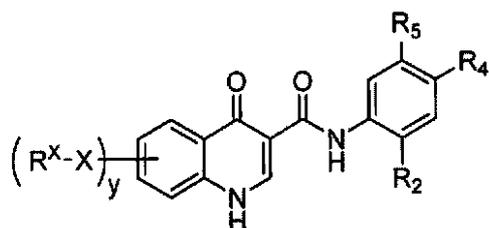
【補正の内容】

【特許請求の範囲】

【請求項1】

式1の化合物を調製する方法であって、

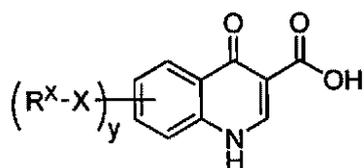
【化135】



式 1

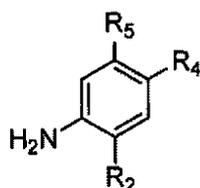
2-クロロ-1,3-ジメチル-2-イミダゾリウムテトラフルオロボレート、HB TU、HCTU、2-クロロ-4,6-ジメトキシ-1,3,5-トリアジン、HATU、HOB T / EDCおよびT3P(登録商標)からなる群から選択されるカップリング剤の存

在下で、式 2 のカルボン酸を
【化 1 3 6】



式 2

式 3 のアニリンと
【化 1 3 7】



式 3

カップリングさせるステップを含む方法

[式中、

R_2 および R_4 はそれぞれ独立に、水素、 CN 、 CF_3 、ハロ、 C_{1-6} 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、 C_{5-10} ヘテロアリールまたは C_{3-7} 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリールまたは複素環式は、 O 、 S または N から選択される 3 個までのヘテロ原子を有し、 C_{1-6} 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、 C_{5-10} ヘテロアリールまたは C_{3-7} 複素環式はそれぞれ独立に、および場合によって、 $-OR'$ 、 $-CF_3$ 、 $-OCF_3$ 、 SR' 、 $S(O)R'$ 、 SO_2R' 、 $-SCF_3$ 、ハロ、 CN 、 $-COOR'$ 、 $-COR-$ 、 $-O(CH_2)_2N(R')(R')$ 、 $-O(CH_2)N(R')(R')$ 、 $-CON(R')(R')$ 、 $-(CH_2)_2OR'$ 、 $-(CH_2)OR'$ 、 CH_2CN 、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、 $-N(R')(R')$ 、 $-NR'C(O)OR'$ 、 $-NR'C(O)R'$ 、 $-(CH_2)_2N(R')(R')$ または $-(CH_2)N(R')(R')$ から選択される 3 個までの置換基で置換されており；

R_5 はそれぞれ独立に、水素、 $-OH$ 、 NH_2 、 CN 、 CHF_2 、 NHR' 、 $N(R')_2$ 、 $-NHC(O)R'$ 、 $NHC(O)OR'$ 、 $NHSO_2R'$ 、 $-OR'$ 、 $OC(O)OR'$ 、 $OC(O)NHR'$ 、 $OC(O)NR'_2$ 、 CH_2OH 、 $CH_2N(R')_2$ 、 $C(O)OR'$ 、 SO_2NHR' 、 $SO_2N(R')_2$ または $CH_2NHC(O)OR'$ から選択されるか、または

R_4 および R_5 は一緒になって、 N 、 O または S から選択される 0 ~ 3 個のヘテロ原子を含有する 5 ~ 7 員の環を形成しており、ここで、前記環は、3 個までの R_3 置換基で場合によって置換されており；

X はそれぞれ独立に、結合であるか、または場合によって置換されている C_{1-6} アルキリデン鎖であり、ここで、 X の 2 個までのメチレン単位は、場合によって、および独立に、 $-CO-$ 、 $-CS-$ 、 $-COCO-$ 、 $-CONR'-$ 、 $-CONR'NR'-$ 、 $-CO_2-$ 、 $-OCO-$ 、 $-NR'CO_2-$ 、 $-O-$ 、 $-NR'CONR'-$ 、 $-OCONR'-$ 、 $-NR'NR'$ 、 $-NR'NR'CO-$ 、 $-NR'CO-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$ 、 $-SO_2-$ 、 $-NR'-$ 、 $-SO_2NR'-$ 、 $NR'SO_2-$ または $-NR'SO_2NR'-$ により置き換えられており；

R^x はそれぞれ独立に、 R' 、ハロ、 NO_2 、 CN 、 CF_3 または OCF_3 であり；

y は 0 ~ 4 の整数であり；

R' はそれぞれ独立に、水素か、または C₁ ~ 8 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 3 個のヘテロ原子を有する 3 ~ 8 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 5 個のヘテロ原子を有する 8 ~ 12 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または 2 個の R' の出現は、それらが結合している原子（複数可）と一緒にあって、N、O または S から独立に選択される 0 ~ 4 個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている 3 ~ 12 員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成しており；

R₃ はそれぞれ独立に、- C₁ ~ 3 アルキル、C₁ ~ 3 ペルハロアルキル、- O (C₁ ~ 3 アルキル)、- C F₃、- O C F₃、- S C F₃、- F、- C l、- B r または - C O O R'、- C O R'、- O (C H₂)₂ N (R') (R')、- O (C H₂) N (R') (R')、- C O N (R') (R')、- (C H₂)₂ O R'、- (C H₂) O R'、場合によって置換されている単環式もしくは二環式芳香環、場合によって置換されているアリールスルホン、場合によって置換されている 5 員のヘテロアリール環、- N (R') (R')、- (C H₂)₂ N (R') (R') または - (C H₂) N (R') (R') である]。

【請求項 2】

R₅ が独立に、- O C (O) O R'、- O C (O) N H R' または - O C (O) N (R')₂ であり、ここで、R' は水素ではない、請求項 1 に記載の方法。

【請求項 3】

前記 - O C (O) O R'、- O C (O) N H R' または - O C (O) N (R')₂ を切断して、- O H を形成するステップをさらに含む、請求項 2 に記載の方法。

【請求項 4】

前記切断を、N a O H、K O H またはナトリウムメトキシドの存在下で式 1 の化合物をアルコール溶媒で処理することによって行う、請求項 3 に記載の方法。

【請求項 5】

前記アルコール溶媒がメタノールである、請求項 4 に記載の方法。

【請求項 6】

R₄ または R₂ のうちの少なくとも 1 個が独立に、- C O O R' または - C O N (R')₂ で置換されている C₁ ~ 6 直鎖または分枝アルキルであり、ここで、R' は水素ではない、請求項 1 に記載の方法。

【請求項 7】

- C O O R' または - C O N (R')₂ をそれぞれ加水分解して、- C O O H を形成するステップをさらに含む、請求項 6 に記載の方法。

【請求項 8】

前記加水分解を、N a O H、K O H またはナトリウムメトキシドの存在下で式 1 の化合物をアルコール溶媒で処理することによって行う、請求項 7 に記載の方法。

【請求項 9】

前記アルコール溶媒がメタノールである、請求項 8 に記載の方法。

【請求項 10】

R₅ が独立に、- O C (O) O R'、- O C (O) N H R' または - O C (O) N (R')₂ であり、ここで、R' は水素ではない、請求項 6 に記載の方法。

【請求項 11】

前記 - O C (O) O R'、- O C (O) N H R' または - O C (O) N (R')₂ を切断して、- O H を形成するステップをさらに含む、請求項 10 に記載の方法。

【請求項 12】

前記切断を、N a O H、K O H またはナトリウムメトキシドの存在下で式 1 の化合物をアルコール溶媒で処理することによって行う、請求項 11 に記載の方法。

【請求項 13】

前記アルコール溶媒がメタノールである、請求項 1 2 に記載の方法。

【請求項 1 4】

前記カップリングを、塩基の存在下で行う、請求項 1 から 1 3 のいずれかに記載の方法。

【請求項 1 5】

前記塩基が、 K_2CO_3 、 Et_3N 、NMM、ピリジンまたはDIEAである、請求項 1 4 に記載の方法。

【請求項 1 6】

前記カップリングを溶媒の存在下で行う、請求項 1 から 1 5 のいずれかに記載の方法。

【請求項 1 7】

前記溶媒がアセトニトリルである、請求項 1 6 に記載の方法。

【請求項 1 8】

前記溶媒がDMFである、請求項 1 6 に記載の方法。

【請求項 1 9】

前記溶媒が2-メチルテトラヒドロフランである、請求項 1 6 に記載の方法。

【請求項 2 0】

前記カップリングを、約 1 0 から 7 8 の間に維持されている反応温度で行う、請求項 1 から 1 9 のいずれかに記載の方法。

【請求項 2 1】

前記カップリングを、約 2 0 から 3 0 の間に維持されている反応温度で行う、請求項 2 0 に記載の方法。

【請求項 2 2】

前記カップリングを、約 4 0 から 5 0 の間に維持されている反応温度で行う、請求項 2 0 に記載の方法。

【請求項 2 3】

前記カップリングを、約 4 2 から 5 3 の間に維持されている反応温度で行う、請求項 2 0 に記載の方法。

【請求項 2 4】

前記カップリング反応を少なくとも 2 時間攪拌する、請求項 1 から 2 3 のいずれかに記載の方法。

【請求項 2 5】

前記カップリング反応を少なくとも 7 0 時間攪拌する、請求項 2 4 に記載の方法。

【請求項 2 6】

前記カップリング反応を少なくとも 3 日間攪拌する、請求項 2 4 に記載の方法。

【請求項 2 7】

y が 0 である、請求項 1 から 2 6 のいずれかに記載の方法。

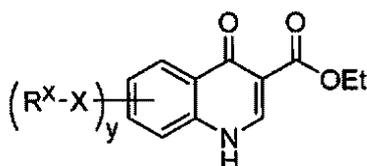
【請求項 2 8】

R_2 が tert-ブチルである、請求項 1 から 2 7 のいずれかに記載の方法。

【請求項 2 9】

式 4 の化合物を

【化 1 3 8】



式 4

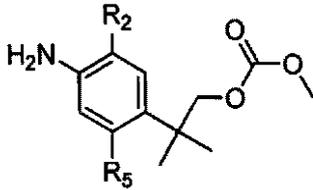
水性の酸と接触させて、式 2 の化合物を生成するステップをさらに含む、請求項 1 から 2

8 のいずれかに記載の方法。

【請求項 30】

前記式 3 の化合物が式 40 の化合物

【化 139】



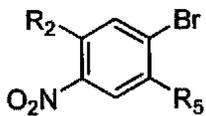
式 40

である、請求項 1 から 29 のいずれかに記載の方法。

【請求項 31】

式 41 の化合物を

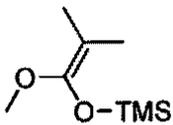
【化 140】



式 41

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTDA) と

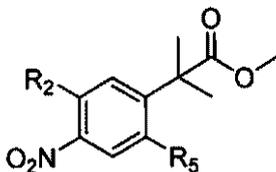
【化 141】



MTDA

接触させて、式 42 の化合物を

【化 142】



式 42

生成するステップをさらに含む、請求項 30 に記載の方法。

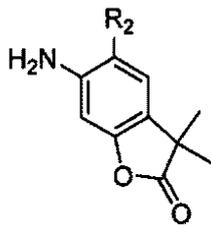
【請求項 32】

式 42 の化合物を還元して、式 40 の化合物を生成するステップをさらに含む、請求項 31 に記載の方法。

【請求項 33】

前記式 3 の化合物が式 43 の化合物

【化 1 4 3】



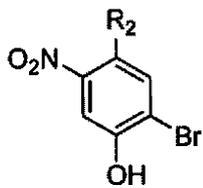
式 43

である、請求項 1 から 2 9 のいずれかに記載の方法。

【請求項 3 4】

式 4 4 の化合物を

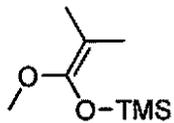
【化 1 4 4】



式 44

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (M T D A) と

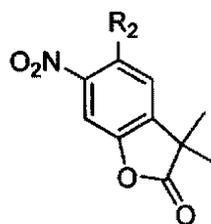
【化 1 4 5】



MTDA

接触させて、式 4 5 の化合物を

【化 1 4 6】



式 45

生成するステップをさらに含む、請求項 3 3 に記載の方法。

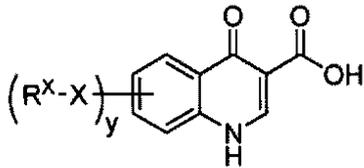
【請求項 3 5】

式 4 5 の化合物を還元して、式 4 3 の化合物を生成するステップをさらに含む、請求項 3 4 に記載の方法。

【請求項 3 6】

式 2 の化合物を調製する方法であって、

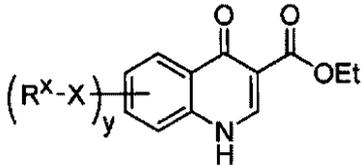
【化 1 4 7】



式 2

式 4 の化合物を

【化 1 4 8】



式 4

水性の酸と接触させるステップを含む方法

[式中、

X はそれぞれ独立に、結合であるか、または場合によって置換されている C₁ - 6 アルキリデン鎖であり、ここで、X の 2 個までのメチレン単位は、場合によって、および独立に、-CO-、-CS-、-COCO-、-CONR'-、-CONR'NR'-、-COO₂-、-OCO-、-NR'CO₂-、-O-、-NR'CONR'-、-OCONR'-、-NR'NR'、-NR'NR'CO-、-NR'CO-、-S-、-SO-、-SO₂-、-NR'-、-SO₂NR'-、NR'SO₂-または-NR'SO₂NR'-により置き換えられており；

R^x はそれぞれ独立に、R'、ハロ、NO₂、CN、CF₃またはOCF₃であり；

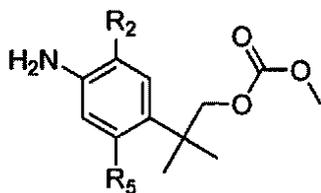
y は 0 ~ 4 の整数であり；

R' はそれぞれ独立に、水素か、または C₁ - 8 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 3 個のヘテロ原子を有する 3 ~ 8 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 5 個のヘテロ原子を有する 8 ~ 12 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または 2 個の R' の出現は、それらが結合している原子（複数可）と一緒にあって、N、O または S から独立に選択される 0 ~ 4 個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている 3 ~ 12 員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している]。

【請求項 37】

下式の式 40 の化合物を調製する方法であって、

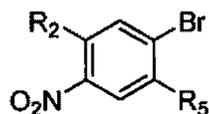
【化 1 4 9】



式 40

式 41 の化合物を

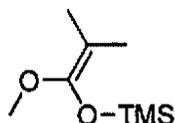
【化 1 5 0】



式 41

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTDA)

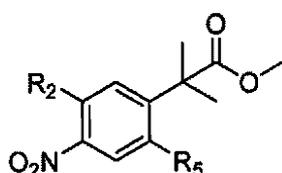
【化 1 5 1】



MTDA

と接触させて、式 4 2 の化合物を

【化 1 5 2】



式 42

生成するステップを含む方法

[式中、

R₂ はそれぞれ独立に、水素、CN、CF₃、ハロ、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 - 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリアルまたは C₃ - 7 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリアルまたは複素環式は、O、S または N から選択される 3 個までのヘテロ原子を有し、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 - 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリアルまたは C₃ - 7 複素環式はそれぞれ独立に、および場合によって、-OR'、-CF₃、-OCF₃、SR'、S(O)R'、SO₂R'、-SCF₃、ハロ、CN、-COOR'、-COR-、-O(CH₂)₂N(R')(R')、-O(CH₂)N(R')(R')、-CON(R')(R')、-(CH₂)₂OR'、-(CH₂)OR'、CH₂CN、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、-N(R')(R')、-NR'C(O)OR'、-NR'C(O)R'、-(CH₂)₂N(R')(R') または -(CH₂)N(R')(R') から選択される 3 個までの置換基で置換されており；

R₅ はそれぞれ独立に、水素、-OH、NH₂、CN、CHF₂、NHR'、N(R')₂、-NHC(O)R'、NHC(O)OR'、NHCO₂R'、-OR'、OC(O)OR'、OC(O)NHR'、OC(O)NR'₂、CH₂OH、CH₂N(R')₂、C(O)OR'、SO₂NHR'、SO₂N(R')₂ または CH₂NHC(O)OR' から選択され；

R' はそれぞれ独立に、水素か、または C₁ - 8 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 - 3 個のヘテロ原子を有する 3 - 8 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 - 5 個のヘテロ原子を有する 8 - 12 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または 2 個の R' の出現は、それらが結合している原子（複数可）と一緒に、N、O または S から独立に選択される 0 - 4 個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている 3 - 12 員の飽和、部分不飽

和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している]。

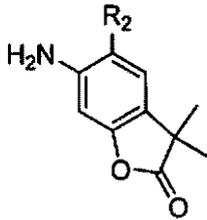
【請求項 38】

式 42 の化合物を還元して、式 40 の化合物を生成するステップをさらに含む、請求項 37 に記載の方法。

【請求項 39】

下式の式 43 の化合物を調製する方法であって、

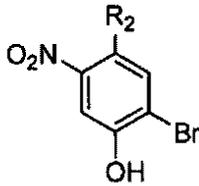
【化 153】



式 43

式 44 を有する化合物を

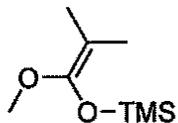
【化 154】



式 44

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTDA)

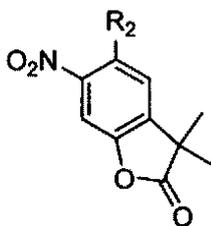
【化 155】



MTDA

と接触させて、式 45 の化合物を

【化 156】



式 45

生成するステップを含む方法

[式中、

R₂ はそれぞれ独立に、水素、CN、CF₃、ハロ、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、C₅ - 10 ヘテロアリールまたは C₃ - 7 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリールまたは複素環式は、O、SまたはNから選択される3個までのヘテロ原子を有し、C₁ - 6 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の

脂環式、フェニル、 $C_5 \sim 10$ ヘテロアリアルまたは $C_3 \sim 7$ 複素環式はそれぞれ独立に、および場合によって、 $-OR'$ 、 $-CF_3$ 、 $-OCF_3$ 、 SR' 、 $S(O)R'$ 、 SO_2R' 、 $-SCF_3$ 、ハロ、 CN 、 $-COOR'$ 、 $-COR-$ 、 $-O(CH_2)_2N(R')$ (R')、 $-O(CH_2)N(R')$ (R')、 $-CON(R')$ (R')、 $-(CH_2)_2OR'$ 、 $-(CH_2)OR'$ 、 CH_2CN 、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、 $-N(R')(R')$ 、 $-NR'C(O)OR'$ 、 $-NR'C(O)R'$ 、 $-(CH_2)_2N(R')(R')$ または $-(CH_2)N(R')(R')$ から選択される3個までの置換基で置換されており；

R' はそれぞれ独立に、水素か、または $C_1 \sim 8$ 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される0~3個のヘテロ原子を有する3~8員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される0~5個のヘテロ原子を有する8~12員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または2個の R' の出現は、それらが結合している原子(複数可)と一緒にあって、 N 、 O または S から独立に選択される0~4個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている3~12員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している]。

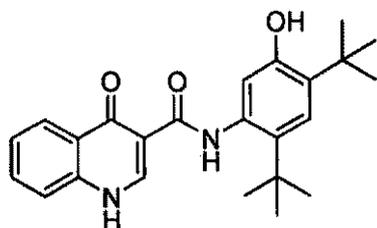
【請求項40】

式45の化合物を還元して、式43の化合物を生成するステップをさらに含む、請求項39に記載の方法。

【請求項41】

下式の化合物34を調製する方法であって、

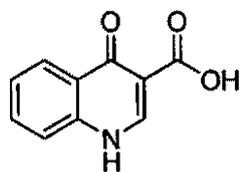
【化157】



化合物 34

(a) T3P (登録商標) およびピリジンの存在下で、溶媒として2-メチルテトラヒドロフランを使用して、化合物26を

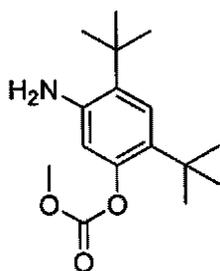
【化158】



化合物 26

化合物32と

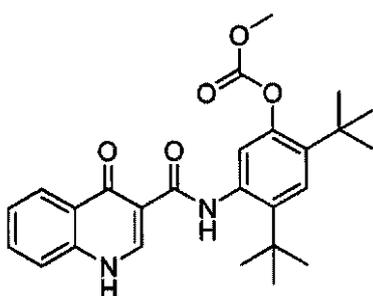
【化 1 5 9】



化合物 32

反応させるステップであって、ここで、反応温度を約 42 から 53 の間に維持し、前記反応を少なくとも 2 時間進行させて、化合物 33 を

【化 1 6 0】



化合物 33

生成するステップと；

(b) 2 - メチルテトラヒドロフラン中で、化合物 33 を NaOMe / MeOH で処理するステップとを含む方法。

【請求項 4 2】

前記反応を少なくとも 6 時間進行させる、請求項 4 1 に記載の方法。

【請求項 4 3】

アセトニトリルおよび水の混合物中で、化合物 34 のスラリーを形成するステップをさらに含む、請求項 4 1 に記載の方法。

【請求項 4 4】

アセトニトリルと水との比が約 9 : 1 である、請求項 4 3 に記載の方法。

【請求項 4 5】

前記スラリーを約 73 から 83 の間の温度に加熱する、請求項 4 3 に記載の方法。

【請求項 4 6】

化合物 34 を少なくとも約 3 時間、スラリーにしておく、請求項 4 3 に記載の方法。

【請求項 4 7】

酢酸イソプロピル中で化合物 34 のスラリーを形成するステップをさらに含む、請求項 4 3 に記載の方法。

【請求項 4 8】

前記スラリーを還流温度に加熱する、請求項 4 6 または 4 7 に記載の方法。

【請求項 4 9】

化合物 34 を 2 - メチルテトラヒドロフランおよび 0 . 1 N の HCl の二相溶液に溶解させるステップと；前記二相溶液を攪拌するステップと；有機相を前記二相溶液から分離するステップと；前記有機相から固体物質を濾過し、除去するステップと；蒸留を使用して、前記有機相の体積を約 50 % に減少させるステップと；前記有機相の体積が 100 % に増加するまで MeOAc、EtOAc、IPA c、t - BuOAc、テトラヒドロフラン (THF)、Et₂O またはメチル - t - ブチルエーテル (MTBE) を前記有機相に

加え、蒸留を使用して前記有機相の体積を50%に減少させる手順を3回行うステップと；前記有機相の体積が100%に増加するまでMeOAc、EtOAc、IPA c、t-BuOAc、テトラヒドロフラン（THF）、Et₂Oまたはメチル-t-ブチルエーテル（MTBE）を前記有機相に加えるステップと；前記有機相を還流温度に加熱し、前記還流温度を少なくとも約5時間維持するステップと；前記有機相を約-5から5の間の温度に、約4.5時間から5.5時間の時間にわたって冷却するステップとをさらに含む、請求項41に記載の方法。

【請求項50】

前記反応混合物を1.2NのHClでクエンチするステップと；それによって二相混合物を作るステップと；前記二相混合物をかき混ぜるステップと；有機相を前記二相混合物から分離するステップと；0.1NのHClを前記有機層に加えて、それによって二相混合物を作るステップと；前記二相混合物をかき混ぜるステップと；前記有機相を分離するステップと；前記有機相から固体物質を濾過し、除去するステップと；蒸留を使用して、前記有機相の体積を約50%に減少させるステップと；前記有機相の体積が100%に増加するまで、アセトニトリルを前記有機相に加え、前記有機相の体積を約50%に減少させるステップを3回行うステップと；アセトニトリルを加え、次いで、水を加えることにより、前記有機相の体積を約100%に増加させて、スラリーを形成するステップであって、ここで、最終溶媒比は、9：1のアセトニトリル/水であるステップと；前記スラリーを約73から83の間の温度に加熱するステップと；前記スラリーを少なくとも5時間攪拌するステップと；前記スラリーを約20から25の間の温度に冷却するステップと；前記スラリーから固体物質を濾過し、除去するステップと；前記固体物質を、約20から25の間の温度を有するアセトニトリルで4回洗浄するステップと；真空下、約45から約55の温度で前記固体物質を乾燥させるステップとをさらに含む、請求項41に記載の方法。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0058

【補正方法】変更

【補正の内容】

【0058】

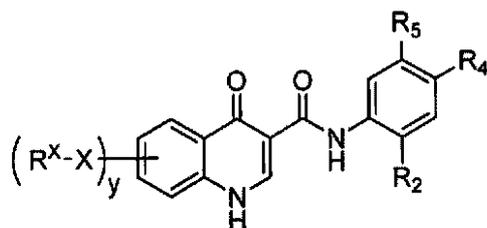
有利には、本発明は、CFTRのモジュレーターとして有用な化合物を、公知の方法よりも高い収率および高い純度で合成する方法を提供する。

本発明は、例えば以下の項目を提供する。

(項目1)

式1の化合物を調製する方法であって、

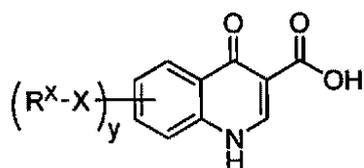
【化135】



式 1

2-クロロ-1,3-ジメチル-2-イミダゾリウムテトラフルオロボレート、HB TU、HCTU、2-クロロ-4,6-ジメトキシ-1,3,5-トリアジン、HATU、HOB T/EDCおよびT3P（登録商標）からなる群から選択されるカップリング剤の存在下で、式2のカルボン酸を

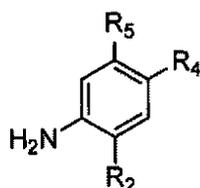
【化 1 3 6】



式 2

式 3 のアニリンと

【化 1 3 7】



式 3

カップリングさせるステップを含む方法

[式中、

R_2 および R_4 はそれぞれ独立に、水素、 CN 、 CF_3 、ハロ、 C_{1-6} 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、 C_{5-10} ヘテロアリールまたは C_{3-7} 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリールまたは複素環式は、 O 、 S または N から選択される 3 個までのヘテロ原子を有し、 C_{1-6} 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、 C_{5-10} ヘテロアリールまたは C_{3-7} 複素環式はそれぞれ独立に、および場合によって、 $-OR'$ 、 $-CF_3$ 、 $-OCF_3$ 、 SR' 、 $S(O)R'$ 、 SO_2R' 、 $-SCF_3$ 、ハロ、 CN 、 $-COOR'$ 、 $-COR-$ 、 $-O(CH_2)_2N(R')(R')$ 、 $-O(CH_2)N(R')(R')$ 、 $-CON(R')(R')$ 、 $-(CH_2)_2OR'$ 、 $-(CH_2)OR'$ 、 CH_2CN 、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、 $-N(R')(R')$ 、 $-NR'COOR'$ 、 $-NR'CO R'$ 、 $-(CH_2)_2N(R')(R')$ または $-(CH_2)N(R')(R')$ から選択される 3 個までの置換基で置換されており；

R_5 はそれぞれ独立に、水素、 $-OH$ 、 NH_2 、 CN 、 CHF_2 、 NHR' 、 $N(R')_2$ 、 $-NHC(O)R'$ 、 $NHC(O)OR'$ 、 $NHSO_2R'$ 、 $-OR'$ 、 $OC(O)OR'$ 、 $OC(O)NHR'$ 、 $OC(O)NR'_2$ 、 CH_2OH 、 $CH_2N(R')_2$ 、 $C(O)OR'$ 、 SO_2NHR' 、 $SO_2N(R')_2$ または $CH_2NHC(O)OR'$ から選択されるか、または

R_4 および R_5 は一緒になって、 N 、 O または S から選択される 0 ~ 3 個のヘテロ原子を含有する 5 ~ 7 員の環を形成しており、ここで、前記環は、3 個までの R_3 置換基で場合によって置換されており；

X はそれぞれ独立に、結合であるか、または場合によって置換されている C_{1-6} アルキリデン鎖であり、ここで、 X の 2 個までのメチレン単位は、場合によって、および独立に、 $-CO-$ 、 $-CS-$ 、 $-COCO-$ 、 $-CONR'-$ 、 $-CONR'NR'-$ 、 $-CO_2-$ 、 $-OCO-$ 、 $-NR'CO_2-$ 、 $-O-$ 、 $-NR'CONR'-$ 、 $-OCONR'-$ 、 $-NR'NR'$ 、 $-NR'NR'CO-$ 、 $-NR'CO-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$ 、 $-SO_2-$ 、 $-NR'-$ 、 $-SO_2NR'-$ 、 $NR'SO_2-$ または $-NR'SO_2NR'-$ により置き換えられており；

R^x はそれぞれ独立に、 R' 、ハロ、 NO_2 、 CN 、 CF_3 または OCF_3 であり；
 y は 0 ~ 4 の整数であり；

R' はそれぞれ独立に、水素か、または C_{1-8} 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 3 個のヘテロ原子を有する 3 ~ 8 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 5 個のヘテロ原子を有する 8 ~ 12 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または 2 個の R' の出現は、それらが結合している原子（複数可）と一緒に、 N 、 O または S から独立に選択される 0 ~ 4 個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている 3 ~ 12 員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成しており；

R_3 はそれぞれ独立に、 $-C_{1-3}$ アルキル、 C_{1-3} ペルハロアルキル、 $-O(C_{1-3}$ アルキル)、 $-CF_3$ 、 $-OCF_3$ 、 $-SCF_3$ 、 $-F$ 、 $-Cl$ 、 $-Br$ または $-COOR'$ 、 $-COR'$ 、 $-O(CH_2)_2N(R')(R')$ 、 $-O(CH_2)N(R')(R')$ 、 $-CON(R')(R')$ 、 $-(CH_2)_2OR'$ 、 $-(CH_2)OR'$ 、場合によって置換されている単環式もしくは二環式芳香環、場合によって置換されているアリールスルホン、場合によって置換されている 5 員のヘテロアリール環、 $-N(R')(R')$ 、 $-(CH_2)_2N(R')(R')$ または $-(CH_2)N(R')(R')$ である]。

(項目 2)

R_5 が独立に、 $-OC(O)OR'$ 、 $-OC(O)NHR'$ または $-OC(O)N(R')$ であり、ここで、 R' は水素ではない、項目 1 に記載の方法。

(項目 3)

前記 $-OC(O)OR'$ 、 $-OC(O)NHR'$ または $-OC(O)N(R')$ を切断して、 $-OH$ を形成するステップをさらに含む、項目 2 に記載の方法。

(項目 4)

前記切断を、 $NaOH$ 、 KOH または ナトリウムメトキシドの存在下で式 1 の化合物をアルコール溶媒で処理することによって行う、項目 3 に記載の方法。

(項目 5)

前記アルコール溶媒がメタノールである、項目 4 に記載の方法。

(項目 6)

R_4 または R_2 のうちの少なくとも 1 個が独立に、 $-COOR'$ または $-CON(R')$ で置換されている C_{1-6} 直鎖または分枝アルキルであり、ここで、 R' は水素ではない、項目 1 に記載の方法。

(項目 7)

$-COOR'$ または $-CON(R')$ をそれぞれ加水分解して、 $-COOH$ を形成するステップをさらに含む、項目 6 に記載の方法。

(項目 8)

前記加水分解を、 $NaOH$ 、 KOH または ナトリウムメトキシドの存在下で式 1 の化合物をアルコール溶媒で処理することによって行う、項目 7 に記載の方法。

(項目 9)

前記アルコール溶媒がメタノールである、項目 8 に記載の方法。

(項目 10)

R_5 が独立に、 $-OC(O)OR'$ 、 $-OC(O)NHR'$ または $-OC(O)N(R')$ であり、ここで、 R' は水素ではない、項目 6 に記載の方法。

(項目 11)

前記 $-OC(O)OR'$ 、 $-OC(O)NHR'$ または $-OC(O)N(R')$ を切断して、 $-OH$ を形成するステップをさらに含む、項目 10 に記載の方法。

(項目 12)

前記切断を、 $NaOH$ 、 KOH または ナトリウムメトキシドの存在下で式 1 の化合物をアルコール溶媒で処理することによって行う、項目 11 に記載の方法。

(項目 13)

前記アルコール溶媒がメタノールである、項目 12 に記載の方法。

(項目 14)

前記カップリングを、塩基の存在下で行う、項目 1 から 13 のいずれかに記載の方法。

(項目 15)

前記塩基が、 K_2CO_3 、 Et_3N 、NMM、ピリジンまたはDIEAである、項目 14 に記載の方法。

(項目 16)

前記カップリングを溶媒の存在下で行う、項目 1 から 15 のいずれかに記載の方法。

(項目 17)

前記溶媒がアセトニトリルである、項目 16 に記載の方法。

(項目 18)

前記溶媒がDMFである、項目 16 に記載の方法。

(項目 19)

前記溶媒が2-メチルテトラヒドロフランである、項目 16 に記載の方法。

(項目 20)

前記カップリングを、約 10 から 78 の間に維持されている反応温度で行う、項目 1 から 19 のいずれかに記載の方法。

(項目 21)

前記カップリングを、約 20 から 30 の間に維持されている反応温度で行う、項目 20 に記載の方法。

(項目 22)

前記カップリングを、約 40 から 50 の間に維持されている反応温度で行う、項目 20 に記載の方法。

(項目 23)

前記カップリングを、約 42 から 53 の間に維持されている反応温度で行う、項目 20 に記載の方法。

(項目 24)

前記カップリング反応を少なくとも 2 時間攪拌する、項目 1 から 23 のいずれかに記載の方法。

(項目 25)

前記カップリング反応を少なくとも 70 時間攪拌する、項目 24 に記載の方法。

(項目 26)

前記カップリング反応を少なくとも 3 日間攪拌する、項目 24 に記載の方法。

(項目 27)

y が 0 である、項目 1 から 26 のいずれかに記載の方法。

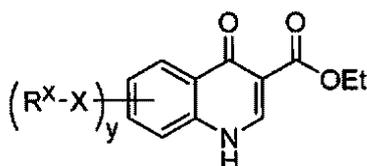
(項目 28)

R_2 が tert-ブチルである、項目 1 から 27 のいずれかに記載の方法。

(項目 29)

式 4 の化合物を

【化 138】



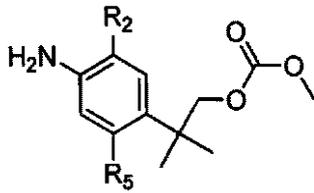
式 4

水性の酸と接触させて、式 2 の化合物を生成するステップをさらに含む、項目 1 から 2 8 のいずれかに記載の方法。

(項目 3 0)

前記式 3 の化合物が式 4 0 の化合物

【化 1 3 9】



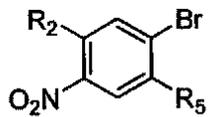
式 40

である、項目 1 から 2 9 のいずれかに記載の方法。

(項目 3 1)

式 4 1 の化合物を

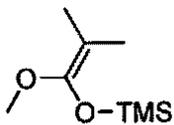
【化 1 4 0】



式 41

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTDA) と

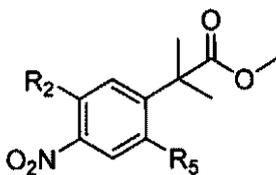
【化 1 4 1】



MTDA

接触させて、式 4 2 の化合物を

【化 1 4 2】



式 42

生成するステップをさらに含む、項目 3 0 に記載の方法。

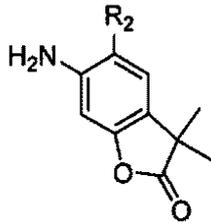
(項目 3 2)

式 4 2 の化合物を還元して、式 4 0 の化合物を生成するステップをさらに含む、項目 3 1 に記載の方法。

(項目 3 3)

前記式 3 の化合物が式 4 3 の化合物

【化 1 4 3】



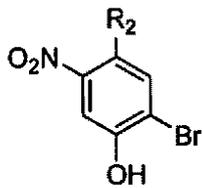
式 43

である、項目 1 から 2 9 のいずれかに記載の方法。

(項目 3 4)

式 4 4 の化合物を

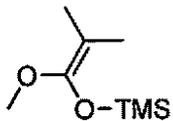
【化 1 4 4】



式 44

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (M T D A) と

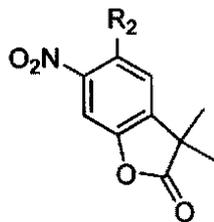
【化 1 4 5】



MTDA

接触させて、式 4 5 の化合物を

【化 1 4 6】



式 45

生成するステップをさらに含む、項目 3 3 に記載の方法。

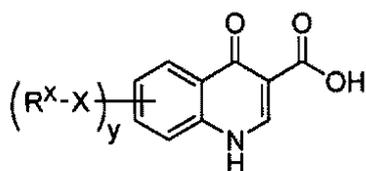
(項目 3 5)

式 4 5 の化合物を還元して、式 4 3 の化合物を生成するステップをさらに含む、項目 3 4 に記載の方法。

(項目 3 6)

式 2 の化合物を調製する方法であって、

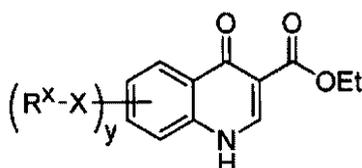
【化 1 4 7】



式 2

式 4 の化合物を

【化 1 4 8】



式 4

水性の酸と接触させるステップを含む方法

[式中、

X はそれぞれ独立に、結合であるか、または場合によって置換されている C_{1-6} アルキリデン鎖であり、ここで、X の 2 個までのメチレン単位は、場合によって、および独立に、 $-CO-$ 、 $-CS-$ 、 $-COCO-$ 、 $-CONR'-$ 、 $-CONR'NR'-$ 、 $-CO_2-$ 、 $-OCO-$ 、 $-NR'CO_2-$ 、 $-O-$ 、 $-NR'CONR'-$ 、 $-OCONR'-$ 、 $-NR'NR'$ 、 $-NR'NR'CO-$ 、 $-NR'CO-$ 、 $-S-$ 、 $-SO-$ 、 $-SO_2-$ 、 $-NR'-$ 、 $-SO_2NR'-$ 、 $NR'SO_2-$ または $-NR'SO_2NR'-$ により置き換えられており；

R^X はそれぞれ独立に、 R' 、ハロ、 NO_2 、 CN 、 CF_3 または OCF_3 であり；

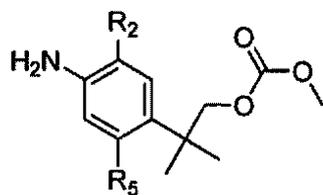
y は 0 ~ 4 の整数であり；

R' はそれぞれ独立に、水素か、または C_{1-8} 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 3 個のヘテロ原子を有する 3 ~ 8 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 5 個のヘテロ原子を有する 8 ~ 12 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または 2 個の R' の出現は、それらが結合している原子（複数可）と一緒にあって、N、O または S から独立に選択される 0 ~ 4 個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている 3 ~ 12 員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している]。

(項目 3 7)

下式の式 4 0 の化合物を調製する方法であって、

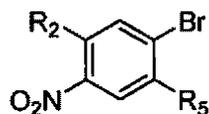
【化 1 4 9】



式 40

式 4 1 の化合物を

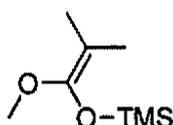
【化 1 5 0】



式 41

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTDA)

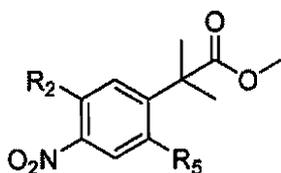
【化 1 5 1】



MTDA

と接触させて、式 4 2 の化合物を

【化 1 5 2】



式 42

生成するステップを含む方法

[式中、

R₂ はそれぞれ独立に、水素、CN、CF₃、ハロ、C₁~6 直鎖もしくは分枝アルキル、3~12 員の脂環式、フェニル、C₅~10 ヘテロアリールまたは C₃~7 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリールまたは複素環式は、O、S または N から選択される 3 個までのヘテロ原子を有し、C₁~6 直鎖もしくは分枝アルキル、3~12 員の脂環式、フェニル、C₅~10 ヘテロアリールまたは C₃~7 複素環式はそれぞれ独立に、および場合によって、-OR'、-CF₃、-OCF₃、SR'、S(O)R'、SO₂R'、-SCF₃、ハロ、CN、-COOR'、-COR-、-O(CH₂)₂N(R')(R')、-O(CH₂)N(R')(R')、-CON(R')(R')、-(CH₂)₂OR'、-(CH₂)OR'、CH₂CN、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、-N(R')(R')、-NR'C(O)OR'、-NR'C(O)R'、-(CH₂)₂N(R')(R') または -(CH₂)N(R')(R') から選択される 3 個までの置換基で置換されており；

R₅ はそれぞれ独立に、水素、-OH、NH₂、CN、CHF₂、NHR'、N(R')₂、-NHC(O)R'、NHC(O)OR'、NHCO₂R'、-OR'、OC(O)OR'、OC(O)NHR'、OC(O)NR'₂、CH₂OH、CH₂N(R')₂、C(O)OR'、SO₂NHR'、SO₂N(R')₂ または CH₂NHC(O)OR' から選択され；

R' はそれぞれ独立に、水素か、または C₁~8 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0~3 個のヘテロ原子を有する 3~8 員の飽和、部分不飽和もしくは

完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 5 個のヘテロ原子を有する 8 ~ 12 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または 2 個の R' の出現は、それらが結合している原子（複数可）と一緒に、N、O または S から独立に選択される 0 ~ 4 個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている 3 ~ 12 員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している】。

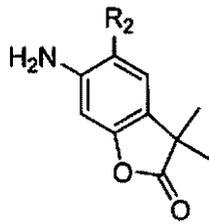
(項目 38)

式 42 の化合物を還元して、式 40 の化合物を生成するステップをさらに含む、項目 37 に記載の方法。

(項目 39)

下式の式 43 の化合物を調製する方法であって、

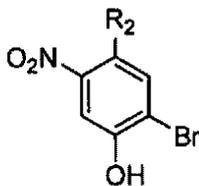
【化 153】



式 43

式 44 を有する化合物を

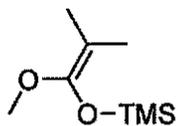
【化 154】



式 44

メチルトリメチルシリルジメチルケテンアセタール (MTDA)

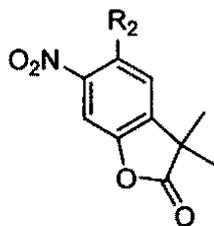
【化 155】



MTDA

と接触させて、式 45 の化合物を

【化 1 5 6】



式 45

生成するステップを含む方法

[式中、

R_2 はそれぞれ独立に、水素、CN、 CF_3 、ハロ、 C_{1-6} 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、 C_{5-10} ヘテロアリールまたは C_{3-7} 複素環式から選択され、ここで、前記ヘテロアリールまたは複素環式は、O、S または N から選択される 3 個までのヘテロ原子を有し、 C_{1-6} 直鎖もしくは分枝アルキル、3 ~ 12 員の脂環式、フェニル、 C_{5-10} ヘテロアリールまたは C_{3-7} 複素環式はそれぞれ独立に、および場合によって、 $-OR'$ 、 $-CF_3$ 、 $-OCF_3$ 、 SR' 、 $S(O)R'$ 、 SO_2R' 、 $-SCF_3$ 、ハロ、CN、 $-COOR'$ 、 $-COR-$ 、 $-O(CH_2)_2N(R')$ (R') (R')、 $-O(CH_2)N(R')$ (R')、 $-CON(R')$ (R')、 $-(CH_2)_2OR'$ 、 $-(CH_2)OR'$ 、 CH_2CN 、場合によって置換されているフェニルもしくはフェノキシ、 $-N(R')$ (R')、 $-NR'COOR'$ 、 $-NR'CO)R'$ 、 $-(CH_2)_2N(R')$ (R') または $-(CH_2)N(R')$ (R') から選択される 3 個までの置換基で置換されており；

R' はそれぞれ独立に、水素か、または C_{1-8} 脂肪族基、窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 3 個のヘテロ原子を有する 3 ~ 8 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和単環式環または窒素、酸素もしくは硫黄から独立に選択される 0 ~ 5 個のヘテロ原子を有する 8 ~ 12 員の飽和、部分不飽和もしくは完全不飽和二環式環系から選択される場合によって置換されている基から選択されるか；または 2 個の R' の出現は、それらが結合している原子（複数可）と一緒にあって、N、O または S から独立に選択される 0 ~ 4 個のヘテロ原子を有する場合によって置換されている 3 ~ 12 員の飽和、部分不飽和または完全不飽和単環式または二環式環を形成している]。

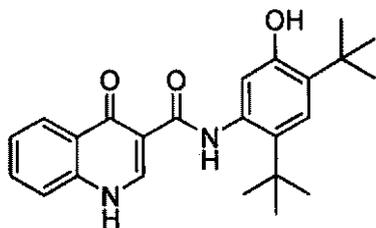
(項目 4 0)

式 4 5 の化合物を還元して、式 4 3 の化合物を生成するステップをさらに含む、項目 3 9 に記載の方法。

(項目 4 1)

下式の化合物 3 4 を調製する方法であって、

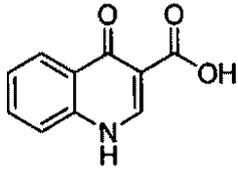
【化 1 5 7】



化合物 34

(a) T 3 P (登録商標) およびピリジンの存在下で、溶媒として 2 - メチルテトラヒドロフランを使用して、化合物 2 6 を

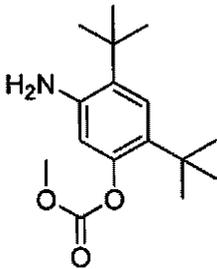
【化 1 5 8】



化合物 26

化合物 3 2 と

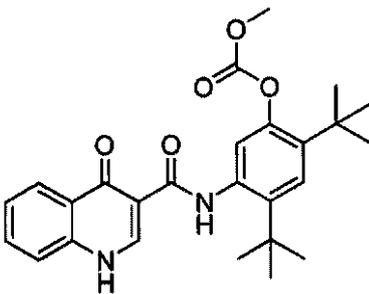
【化 1 5 9】



化合物 32

反応させるステップであって、ここで、反応温度を約 4 2 から 5 3 の間に維持し、前記反応を少なくとも 2 時間進行させて、化合物 3 3 を

【化 1 6 0】



化合物 33

生成するステップと；

(b) 2 - メチルテトラヒドロフラン中で、化合物 3 3 を NaOMe / MeOH で処理するステップとを含む方法。

(項目 4 2)

前記反応を少なくとも 6 時間進行させる、項目 4 1 に記載の方法。

(項目 4 3)

アセトニトリルおよび水の混合物中で、化合物 3 4 のスラリーを形成するステップをさらに含む、項目 4 1 に記載の方法。

(項目 4 4)

アセトニトリルと水との比が約 9 : 1 である、項目 4 3 に記載の方法。

(項目 4 5)

前記スラリーを約 7 3 から 8 3 の間の温度に加熱する、項目 4 3 に記載の方法。

(項目 4 6)

化合物 3 4 を少なくとも約 3 時間、スラリーにしておく、項目 4 3 に記載の方法。

(項目 4 7)

酢酸イソプロピル中で化合物 3 4 のスラリーを形成するステップをさらに含む、項目 4 3 に記載の方法。

(項目 4 8)

前記スラリーを還流温度に加熱する、項目 4 6 または 4 7 に記載の方法。

(項目 4 9)

化合物 3 4 を 2 - メチルテトラヒドロフランおよび 0 . 1 N の H C l の二相溶液に溶解させるステップと；前記二相溶液を攪拌するステップと；有機相を前記二相溶液から分離するステップと；前記有機相から固体物質を濾過し、除去するステップと；蒸留を使用して、前記有機相の体積を約 5 0 % に減少させるステップと；前記有機相の体積が 1 0 0 % に増加するまで M e O A c、E t O A c、I P A c、t - B u O A c、テトラヒドロフラン (T H F)、E t₂O またはメチル - t - ブチルエーテル (M T B E) を前記有機相に加え、蒸留を使用して前記有機相の体積を 5 0 % に減少させる手順を 3 回行うステップと；前記有機相の体積が 1 0 0 % に増加するまで M e O A c、E t O A c、I P A c、t - B u O A c、テトラヒドロフラン (T H F)、E t₂O またはメチル - t - ブチルエーテル (M T B E) を前記有機相に加えるステップと；前記有機相を還流温度に加熱し、前記還流温度を少なくとも約 5 時間維持するステップと；前記有機相を約 - 5 から 5 の間の温度に、約 4 . 5 時間から 5 . 5 時間の時間にわたって冷却するステップとをさらに含む、項目 4 1 に記載の方法。

(項目 5 0)

前記反応混合物を 1 . 2 N の H C l でクエンチするステップと；それによって二相混合物を作るステップと；前記二相混合物をかき混ぜるステップと；有機相を前記二相混合物から分離するステップと；0 . 1 N の H C l を前記有機層に加えて、それによって二相混合物を作るステップと；前記二相混合物をかき混ぜるステップと；前記有機相を分離するステップと；前記有機相から固体物質を濾過し、除去するステップと；蒸留を使用して、前記有機相の体積を約 5 0 % に減少させるステップと；前記有機相の体積が 1 0 0 % に増加するまで、アセトニトリルを前記有機相に加え、前記有機相の体積を約 5 0 % に減少させるステップを 3 回行うステップと；アセトニトリルを加え、次いで、水を加えることにより、前記有機相の体積を約 1 0 0 % に増加させて、スラリーを形成するステップであって、ここで、最終溶媒比は、9 : 1 のアセトニトリル / 水であるステップと；前記スラリーを約 7 3 から 8 3 の間の温度に加熱するステップと；前記スラリーを少なくとも 5 時間攪拌するステップと；前記スラリーを約 2 0 から 2 5 の間の温度に冷却するステップと；前記スラリーから固体物質を濾過し、除去するステップと；前記固体物質を、約 2 0 から 2 5 の間の温度を有するアセトニトリルで 4 回洗浄するステップと；真空下、約 4 5 から約 5 5 の温度で前記固体物質を乾燥させるステップとをさらに含む、項目 4 1 に記載の方法。

(項目 5 1)

項目 1 から 5 0 のいずれかに記載の方法によって生成された化合物。

(項目 5 2)

項目 1 から 5 0 のいずれかに記載の方法によって生成された化合物を含む医薬組成物。

(項目 5 3)

生物学的試料において C F T R 活性をモジュレートする方法であって、前記生物学的試料を、項目 1 から 5 0 のいずれかに記載の方法によって生成された化合物と接触させるステップを含む方法。

(項目 5 4)

患者において疾患を治療するまたはその重症度を軽減する方法であって、前記患者に有効量の項目 1 から 5 0 のいずれかに記載の方法によって生成された化合物を投与することを含み、ここで、前記疾患は、嚢胞性線維症、喘息、喫煙誘発性 C O P D、慢性気管支炎、鼻副鼻腔炎、便秘、膵炎、膵機能不全、先天性両側精管欠損症 (C B A V D) によって

引き起こされる男性不妊症、軽度肺疾患、突発性膀胱炎、アレルギー性気管支肺アスペルギルス症（A B P A）、肝臓疾患、遺伝性気腫、遺伝性ヘモクロマトーシス、プロテインC欠損症などの凝固-線維素溶解欠損症、1型遺伝性血管浮腫、家族性高コレステロール血症、1型カイロミクロン血症、無リポ蛋白血症などの脂質処理欠損症、I細胞病/偽ハラー、ムコ多糖症、サンドホフ/テイ-サックスなどのリソソーム蓄積症、クリグラー・ナジャー症候群II型、多腺性内分泌障害/高インスリン血症、真性糖尿病、ラロン型小人症、ミエロペルオキシダーゼ欠損症、原発性副甲状腺機能低下症、黒色腫、グリカノシスCDG1型、先天性甲状腺機能亢進症、骨形成不全症、遺伝性低フィブリノゲン血症、ACT欠損症、尿崩症（DI）、ニューロフィシニン性DI、腎性DI、シャルコー・マリートゥース症候群、ペリツェウス・メルツバッハー病、アルツハイマー病、パーキンソン病、筋萎縮性側索硬化症、進行性核上性麻痺、ピック病などの神経変性疾患、ハンチントン病、脊髄小脳失調症I型、球脊髄性筋萎縮症、歯状核赤核淡蒼球ルイ体萎縮症および筋強直性ジストロフィーなどのいくつかのポリグルタミン神経障害、さらに遺伝性クロイツフェルト・ヤコブ病（プリオンタンパク質処理欠損に起因する）などの海綿状脳症、ファブリー病、シュトロイスラー-シャインカー症候群、COPD、ドライアイ疾患またはシェーグレン病から選択される方法。

（項目55）

前記疾患が嚢胞性線維症である、項目54に記載の方法。

（項目56）

生物学的試料においてCFTRまたはその断片の活性をin vitroまたはin vivoで測定する際に使用するためのキットであって、

i. 項目1から50のいずれかに記載の方法によって生成された化合物を含む組成物；ならびに

ii. 説明書であって

a. 前記組成物と前記生物学的試料とを接触させるステップ；および

b. 前記CFTRまたはその断片の活性を測定するステップ

のための説明書を含むキット。

（項目57）

i. 追加の化合物と、前記生物学的試料とを接触させるステップ；

ii. 前記の追加の化合物の存在下での前記CFTRまたはその断片の活性を測定するステップ；および

iii. 前記追加の化合物の存在下での前記CFTRまたはその断片の活性を、式1の化合物を含む組成物の存在下での前記CFTRまたはその断片の活性と比較するステップのための説明書をさらに含む、項目56に記載のキット。

（項目58）

前記CFTRまたはその断片の活性を比較する前記ステップが、前記CFTRまたはその断片の密度の測定値をもたらす、項目57に記載のキット。

【国際調査報告】

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No
PCT/US2010/028069

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER INV. C07D215/233 ADD.		
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) C07D		
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 practical, search terms used) EPO-Internal, BEILSTEIN Data		
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 2007/134279 A2 (VERTEX PHARMA [US]; YOUNG CHRISTOPHER R [US]; ROWE CHARLES WILLIAM [US] 22 November 2007 (2007-11-22) page 21	1-35, 51-58
X	PARITALA, H. ET AL.: "Benzo(h)quinoline derivatives as G-quadruplex binding agents" BIOORGANIC & MEDICINAL CHEMISTRY LETTERS, vol. 19, 8 February 2009 (2009-02-08), XP002582348 * Scheme 1 *	1-35
X	WO 2009/036412 A1 (VERTEX PHARMA [US]; BINCH HAYLEY [US]; GROOTENHUIS PETER D J [US]; HAD) 19 March 2009 (2009-03-19) * Scheme 3 *; page 46	1-35, 51-58
-/-		
<input checked="" type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C.		<input checked="" 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		*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
E earlier document but published on or after the international filing date		*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
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)		*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.
O document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means		*Z* document member of the same patent family
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 6 August 2010		Date of mailing of the international search report 25/08/2010
Name and mailing address of the ISA/ European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Fax: (+31-70) 340-3016		Authorized officer Baston, Eckhard

2

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (April 2005)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

 International application No
 PCT/US2010/028069

C(Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 2006/002421 A2 (VERTEX PHARMA [US]; HADIDA RUAH SARAH S [US]; HAZLEWOOD ANNA R [US]; G) 5 January 2006 (2006-01-05) pages 229,240; example 433	1-35, 41-58
X	DOHMORI, R. ET AL.: "Synthetic Chemotherapeutic Agents I. Synthesis of 2-Substituted Thiazolo[5,4-f]quinoline Derivatives (1)" CHEMICAL AND PHARMACEUTICAL BULLETIN, vol. 24, 1976, pages 130-135, XP009137208 Chart I: Transformation of 3 into 7a-d and Experimental Part, page 133, last passage b).	36,51-58
X	SASHIDA, H. ET AL.: "Studies of Seven Membered Heterocycles. XXXII." CHEMICAL AND PHARMACEUTICAL BULLETIN, vol. 38, no. 11, 1990, pages 2919-2925, XP009137211 Experimental part, page 2924, left column, example 22g	36,51-58
X	WENTLAND, M.P. ET AL.: "Mammalian Topoisomerase II Inhibitory Activity of 1-Cyclopropyl-6,8-difluoro-1,4-dihydro-7-(2,6-dimethyl-4-pyridinyl)-4-oxo-3-quinolinecarboxylic Acid and Related Derivatives" JOURNAL OF MEDICINAL CHEMISTRY, vol. 36, 1993, pages 2801-2809, XP002595478 example 32	36,51-58
X	CARTA, A. ET AL.: "Synthesis and Biological Evaluation of Triazolo[4,5-g]Quinolines, Imidazo[4,5-g]Quinolines and Pyrido[2,3-g]Quinoxalines. Part II" HETEROCYCLES, vol. 60, no. 4, 2003, pages 833-842, XP001525251 page 838; example 4	36,51-58
X	WO 2007/106537 A2 (ACTIVX BIOSCIENCES INC [US]; KYORIN SEIYAKU KK [JP]; COCIORVA OANA [US] 20 September 2007 (2007-09-20) Scheme 5: Second line of reactions, second reaction using H2SO4 and AcOH.	36,51-58
X	HAMA, T. ET AL.: "Palladium-Catalyzed alpha-Arylation of Esters and Amides under More Neutral Conditions" JOURNAL OF THE AMERICAN CHEMICAL SOCIETY, vol. 125, no. 37, 2003, pages 11176-11177, XP002595479 example 10; table 2	37,38

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/US2010/028069**Box No. II Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 2 of first sheet)**

This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:

1. Claims Nos.:
because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:

2. Claims Nos.:
because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:

3. Claims Nos.:
because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).

Box No. III Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 3 of first sheet)

This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:

see additional sheet

1. As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.

2. As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fees, this Authority did not invite payment of additional fees.

3. As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:

4. No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:

Remark on Protest

- The additional search fees were accompanied by the applicant's protest and, where applicable, the payment of a protest fee.
- The additional search fees were accompanied by the applicant's protest but the applicable protest fee was not paid within the time limit specified in the invitation.
- No protest accompanied the payment of additional search fees.

International Application No. PCT/US2010 /028069

FURTHER INFORMATION CONTINUED FROM PCT/ISA/ 210

This International Searching Authority found multiple (groups of) inventions in this international application, as follows:

1. claims: 1-35(completely); 51-58(partially)

Process for the preparation of compounds of formula 1 and related compounds, compositions, methods and kits.

2. claims: 36(completely); 51-58(partially)

Process for the preparation of compounds of formula 2 and related compounds, compositions, methods and kits.

3. claims: 37-40(completely); 51-58(partially)

Process for the preparation of compounds of formula 40 and formula 43 and related compounds, compositions, methods and kits.

4. claims: 41-50(completely); 51-58(partially)

Process for the preparation of compounds of formula 34 and related compounds, compositions, methods and kits.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International application No

PCT/US2010/028069

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date		
WO 2007134279 A2	22-11-2007	AU 2007249269 A1	22-11-2007		
		CA 2652072 A1	22-11-2007		
		CN 101478964 A	08-07-2009		
		EP 2021797 A2	11-02-2009		
		JP 2009536969 T	22-10-2009		
		US 2010069434 A1	18-03-2010		
		US 2008090864 A1	17-04-2008		
		WO 2009036412 A1	19-03-2009	AU 2008298545 A1	19-03-2009
CA 2699382 A1	19-03-2009				
EP 2201010 A1	30-06-2010				
WO 2006002421 A2	05-01-2006	AU 2005258320 A1	05-01-2006		
		BR PI0511321 A	31-07-2007		
		CA 2571949 A1	05-01-2006		
		CN 101006076 A	25-07-2007		
		EP 1773816 A2	18-04-2007		
		JP 2008504291 T	14-02-2008		
		RU 2382779 C2	27-02-2010		
		US 2006074075 A1	06-04-2006		
		US 2009227797 A1	10-09-2009		
		US 2009298876 A1	03-12-2009		
		US 2008071095 A1	20-03-2008		
		ZA 200700601 A	26-11-2008		
		WO 2007106537 A2	20-09-2007	AU 2007225088 A1	20-09-2007
				CA 2645376 A1	20-09-2007
CN 101443314 A	27-05-2009				
EP 2013182 A2	14-01-2009				
JP 2009530292 T	27-08-2009				
KR 20090007561 A	19-01-2009				
US 2007254866 A1	01-11-2007				

フロントページの続き

(51)Int.Cl.		F I	テーマコード(参考)
A 6 1 P	11/08 (2006.01)	A 6 1 P	11/08
A 6 1 P	11/02 (2006.01)	A 6 1 P	11/02
A 6 1 P	1/10 (2006.01)	A 6 1 P	1/10
A 6 1 P	1/18 (2006.01)	A 6 1 P	1/18
A 6 1 P	15/08 (2006.01)	A 6 1 P	15/08
A 6 1 P	1/16 (2006.01)	A 6 1 P	1/16
A 6 1 P	7/02 (2006.01)	A 6 1 P	7/02
A 6 1 P	9/00 (2006.01)	A 6 1 P	9/00
A 6 1 P	3/06 (2006.01)	A 6 1 P	3/06
A 6 1 P	3/10 (2006.01)	A 6 1 P	3/10
A 6 1 P	43/00 (2006.01)	A 6 1 P	43/00 1 1 1
A 6 1 P	5/18 (2006.01)	A 6 1 P	5/18
A 6 1 P	17/00 (2006.01)	A 6 1 P	17/00
A 6 1 P	5/16 (2006.01)	A 6 1 P	5/16
A 6 1 P	19/08 (2006.01)	A 6 1 P	19/08
A 6 1 P	7/04 (2006.01)	A 6 1 P	7/04
A 6 1 P	7/12 (2006.01)	A 6 1 P	7/12
A 6 1 P	13/12 (2006.01)	A 6 1 P	13/12
A 6 1 P	25/28 (2006.01)	A 6 1 P	25/28
A 6 1 P	25/16 (2006.01)	A 6 1 P	25/16
A 6 1 P	21/00 (2006.01)	A 6 1 P	21/00
A 6 1 P	25/14 (2006.01)	A 6 1 P	25/14
A 6 1 P	25/00 (2006.01)	A 6 1 P	25/00
A 6 1 P	21/04 (2006.01)	A 6 1 P	21/04
A 6 1 P	27/04 (2006.01)	A 6 1 P	27/04
C 0 7 C	219/34 (2006.01)	C 0 7 C	219/34
C 0 7 C	205/43 (2006.01)	C 0 7 C	205/43
C 0 7 C	205/22 (2006.01)	C 0 7 C	205/22
C 0 7 C	205/56 (2006.01)	C 0 7 C	205/56
C 0 7 C	213/02 (2006.01)	C 0 7 C	213/02
C 0 7 C	201/12 (2006.01)	C 0 7 C	201/12
C 0 7 B	61/00 (2006.01)	C 0 7 B	61/00 3 0 0

(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, MK, MT, NL, NO, PL, PT, RO, SE, SI, SK, SM, 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, CL, 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, PE, PG, PH, PL, PT, RO, RS, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, ST, SV, SY, TH, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, ZA, ZM, ZW

(74)代理人 100062409

弁理士 安村 高明

(74)代理人 100113413

弁理士 森下 夏樹

(72)発明者 デマッテイ, ジョン

アメリカ合衆国 カリフォルニア 9 2 1 2 9, サン ディエゴ, クラットソップ レーン
8 5 2 1

- (72)発明者 ルーカー, アダム アール.
アメリカ合衆国 マサチューセッツ 02140, ケンブリッジ, マサチューセッツ アベニュー 1783, ユニット ナンバー3
- (72)発明者 ノイバート-ランギル, ボッピアーナ
アメリカ合衆国 マサチューセッツ 01776, サドベリー, ウィラード グラント ロード 9
- (72)発明者 トルドー, マーティン
カナダ国 ジー0エー 4エヌ0 ケベック, シャノン, アベニュー パーチ 38
- (72)発明者 ローパー, シュテファニー
アメリカ合衆国 マサチューセッツ 02141, ケンブリッジ, スプリング ストリート 144, ナンバー2
- (72)発明者 ライアン, マイケル ピー.
アメリカ合衆国 マサチューセッツ 02119, ロクスベリー, チェスタートン ストリート 12, ナンバー2
- (72)発明者 ヤップ, ダーリカ ミルフレッド ラオ
アメリカ合衆国 マサチューセッツ 02138, ケンブリッジ, パサル レーン 69
- (72)発明者 クルーガー, ブライアン アール.
アメリカ合衆国 マサチューセッツ 02139, ケンブリッジ, チェストナット ストリート 2, ナンバー32
- (72)発明者 グルーテンユイス, ペーター デー. イェー.
アメリカ合衆国 カリフォルニア 92130, サン ディエゴ, ライディング リッジ ロード 4801
- (72)発明者 ファン グーアー, フレデリック エフ.
アメリカ合衆国 カリフォルニア 92109, サン ディエゴ, オーモンド コート 832
- (72)発明者 ボットフィールド, マーティン シー.
アメリカ合衆国 マサチューセッツ 01742, コンコード, ウォルデン テラス 47
- (72)発明者 ズロカーニック, グレゴール
アメリカ合衆国 カリフォルニア 92037, ラ ホーヤ, パロミーノ サークル 2754

F ターム(参考) 4C031 PA05 PA08

4C037 QA06

4C086 AA01 AA02 AA03 AA04 BC29 MA01 MA04 NA14 ZA02 ZA15

ZA16 ZA22 ZA33 ZA34 ZA36 ZA53 ZA54 ZA59 ZA61 ZA66

ZA72 ZA75 ZA81 ZA84 ZA89 ZA94 ZA96 ZC06 ZC19 ZC33

ZC35 ZC54

4H006 AA01 AA02 AA03 AB84 AC11 AC41 AC48 AC52 BA07 BA25

BE20 BE22 BJ50 BT40 BU46

4H039 CA71 CB30

【要約の続き】

