

## 出願番号通知

平成23年11月16日

特許庁長官

出願人 304019399  
国立大学法人岐阜大学 様  
国内書面差出日 平成23年11月11日

あなたの国際出願に基づく出願の日本国内出願番号は記載の通りです。

国際出願番号

出願番号

PCT/JP2010/058129 特願2011-513378

以上

お願い：この出願番号通知を受け取った後に特許庁に対しこの出願に関して書類その他の物件を提出する場合は【事件の表示】の欄に上記の国内出願番号を表示してください。

---

不明な点は国際出願課指定官庁へ問い合わせください。

電話 03(3581)1101 内線2644 ファクシミリ 03(3501)0659

GI-H20-64

平成22年5月17日

国立大学法人岐阜大学  
学術情報部 産学連携課 御中

〒450-0002 名古屋市 中村区 名駅2-45-14  
日石名駅ビル7階  
特許業務法人 快友国際特許事務所  
弁理士 中村 敦子  
TEL 052-588-3361 ・ FAX 052-551-2033

### PCT出願完了のご報告

- |            |                        |
|------------|------------------------|
| (1) 貴社整理番号 |                        |
| (2) 弊所整理番号 | K09-053-PCT            |
| (3) 国際出願日  | 2010/05/13             |
| (4) 国際出願番号 | PCT/JP2010/058129      |
| (5) 名 称    | プリオンタンパク質構造変換抑制剤及びその利用 |

拝啓、時下益々ご清栄のこととお喜び申し上げます。

- ① さて、先般ご依頼を賜りました上記国際特許出願につき、出願手続を完了しました。提出書類の控え及び請求書をお送り致しますので、よろしくご査収下さいますようお願い申し上げます。
- ② なお、2010/05/14付で優先権書類送付請求書も提出しましたので、その控えも併せてお送り致します。

敬具

## 優先権書類送付請求書

特許庁長官 殿

1. 国際出願の表示 PCT/JP2010/058129

2. 優先権の主張の基礎となる出願の表示

特願2009-118076

3. 出願人

名称

国立大学法人岐阜大学

Gifu University

あて名

〒501-1193 日本国岐阜県岐阜市柳戸1番1

1-1, Yanagido, Gifu-shi, Gifu 501-1193 JAPAN

国籍

日本国 JAPAN

住所

日本国 JAPAN

4. 代理人

氏名

(110000110) 特許業務法人 快友国際特許事務所

KAI-U PATENT LAW FIRM



あて名

〒450-0002 日本国愛知県名古屋市中村区名駅二丁目45番14号

日石名駅ビル7階

NISSEKI MEIEKI BUILDING 7F,

45-14, Meieki 2-chome, Nakamura-ku, Nagoya-shi, Aichi

450-0002 JAPAN

5. 添付書類の目録

(1) 特願2009-118076 優先権証明願 1通

## 優先権証明願 (PCT)

特許庁長官 殿

1. 出願番号 特願2009-118076

2. 請求人

識別番号 110000110

住所 愛知県名古屋市中村区名駅二丁目45番14号  
日石名駅ビル7階

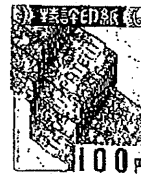
(ふりがな) とつきぎょうむほうじん かいゆうこくさいとつきよじむしよ  
名称 特許業務法人 快友国際特許事務所

代表社員 小玉 秀男

電話番号 052-588-3361



### 3. 添付書類の目録



(1,400円)

## 受領書

平成26年 2月10日  
特許庁長官

識別番号 100077012  
氏名(名称) 岩谷 龍 様

以下の書類を受領しました。

項番	書類名	整理番号	受付番号	提出日	出願番号通知(事件の表示)
1	特許願	G13J4765	51400291263	平26. 2.10	特願2014- 23838 以上

【書類名】 特許願  
【整理番号】 G 1 3 J 4 7 6 5  
【提出日】 平成 2 6 年 2 月 \* \* 日  
【あて先】 特許庁長官殿  
【国際特許分類】 C 0 7 D 2 0 7 / 0 0  
A 6 1 K 3 1 / 4 4 3 9  
A 6 1 P 4 3 / 0 0  
A 6 1 P 2 5 / 0 0

【発明者】  
【住所又は居所】 岐阜県岐阜市柳戸 1 番 1 国立大学法人岐阜大学内  
【氏名】 桑田 一夫

【特許出願人】  
【識別番号】 3 0 4 0 1 9 3 9 9  
【氏名又は名称】 国立大学法人岐阜大学

【代理人】  
【識別番号】 1 0 0 0 7 7 0 1 2  
【弁理士】  
【氏名又は名称】 岩谷 龍  
【電話番号】 0 6 - 4 7 9 6 - 1 3 0 0

【手数料の表示】  
【予納台帳番号】 0 6 6 3 7 2  
【納付金額】 1 5 0 0 0

【提出物件の目録】  
【物件名】 明細書 1  
【物件名】 特許請求の範囲 1  
【物件名】 要約書 1  
【物件名】 図面 1

【書類名】明細書

【発明の名称】抗プリオン化合物のマレイン酸塩及びその製造方法、並びにその医薬組成物

【技術分野】

【0001】

本発明は、新規な抗プリオン化合物のマレイン酸塩及びその製造方法、並びに該マレイン酸塩を含むプリオン病の予防、改善又は治療剤に関する。

【背景技術】

【0002】

プリオン病は、異常型プリオンタンパク質の脳への蓄積が引き起こすとされている致死性の神経変性疾患である。プリオン病治療薬の開発は、クロイツフェルト・ヤコブ病をはじめとするヒトプリオン病の治療に直結するため、地域医療を含め今後の医療に大きく貢献できると考えられる。また、プリオン病治療薬はBSE対策としてのヒト、家畜、ペットを含む動物用医薬品として利用できると考えられる。

プリオン病の有効な治療法は確立されていないため、早急なプリオン病治療薬の出現が希求されている。これまでに、プリオン感染細胞で抗プリオン効果を示す化合物（抗プリオン化合物）は多数知られているが、（1）抗プリオン活性が不十分である、（2）構造最適化が容易ではない分子構造である、（3）プリオン病で侵される主要な器官は脳であるが血液脳関門透過性が低いため *in vivo* では効果が弱い、（4）肝機能障害等の副作用がある等といった理由によりいずれも治療薬としての実用化には至っていない。

本発明者らは、新規な抗プリオン化合物として、非特許文献1に記載の化合物や、更に活性の高い特許文献1に記載の化合物を見出しており、特に、特許文献1に記載の化合物は、プリオン病の発病や進行の防止に優れた効果を発揮することを見出した。

しかしながら、これまで使用してきた非特許文献1に記載の抗プリオン化合物、及び特許文献1に記載の抗プリオン化合物は、結晶性が悪く、結晶の安定性が悪いため、高純度及び保存安定性の観点から医薬品としての実用化が困難であるという問題があった。

【先行技術文献】

【特許文献】

【0003】

【特許文献1】WO2010/131717号公報

【非特許文献】

【0004】

【非特許文献1】Proc. Natl. Acad. Sci. U. S. A. 2007, 104, 11921.

【発明の概要】

【発明が解決しようとする課題】

【0005】

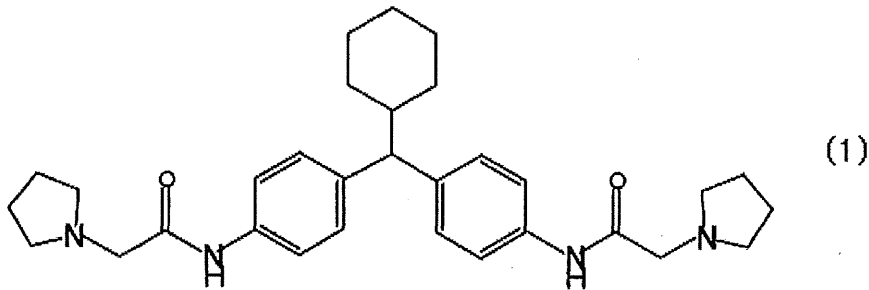
本発明は、上記現状に鑑み、結晶性及び結晶の安定性が高い抗プリオン化合物を提供すること、及び実用性に優れているプリオン病の予防、改善又は治療剤を提供することを課題とする。

【課題を解決するための手段】

【0006】

本発明者らは、上記課題を解決するために鋭意研究を重ねた結果、下記式（1）で表される化合物のマレイン酸塩が、特に驚くべきことに、下記式（1）で表される化合物の他の無機酸塩や有機酸塩と比較して結晶性が良く、結晶の保存が経時的に安定であり、該マレイン酸塩は大量合成を工業的に有利に行なうことができることを見出した。

【化1】



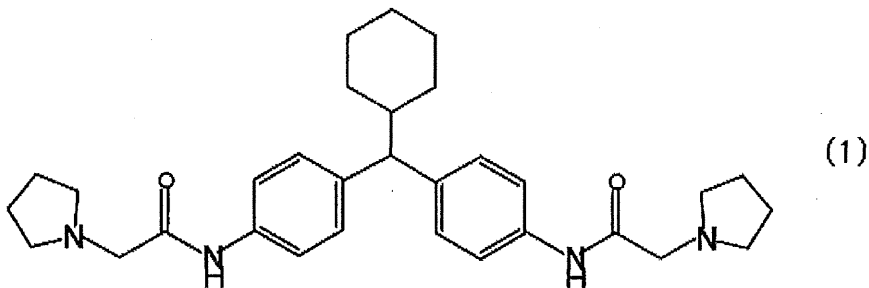
本発明者らは、上記以外にも下記するように種々の思いがけない新知見を得て、さらに鋭意検討を重ねて本発明を完成するに至った。

【0007】

即ち、本発明は、以下のマレイン酸塩を必須条件とする発明に関する。

[1]下記式(1)で表される化合物のマレイン酸塩。

【化2】



[2]前記[1]に記載のマレイン酸塩を有効成分として含有することを特徴とする医薬組成物。

[3]プリオン病の予防、改善又は治療剤であることを特徴とする前記[2]に記載の医薬組成物。

[4]前記[1]に記載の式(1)で表される化合物と、マレイン酸とを接触させることを特徴とする前記[1]に記載のマレイン酸塩の製造方法。

【発明の効果】

3 SEQ 段落番号 ¥# "【0000】" ¥\* DBCHAR 【0008】

本発明によれば、結晶性及び結晶の安定性に優れた抗プリオン化合物を製造でき、該プリオン化合物を工業的に有利に大量合成することができる。

また、遊離の式(1)で表される化合物は水難溶性であるため、効果的な水溶製剤は製造困難であるが、本発明による抗プリオン化合物は、水溶性に優れるため、抗プリオン化合物を静脈内投与により投与することができ、注射剤として使用することができる。

本発明によれば、抗プリオン治療薬を医薬品として実用化することができる。

【図面の簡単な説明】

【0009】

【図1】実施例2の2週間の苛酷試験後のマレイン酸塩の写真である。

【図2】比較例2の2週間の苛酷試験後のコハク酸塩の写真である。

【図3】実施例3の苛酷試験実施前のマレイン酸塩のX線回析チャートである。

【図4】実施例3の2週間苛酷試験後のマレイン酸塩のX線回析チャートである。

【図5】実施例3の1ヶ月苛酷試験後のマレイン酸塩のX線回析チャートである。

【図6】比較例3の苛酷試験実施前のコハク酸塩のX線回析チャートである。

【図7】比較例3の2週間苛酷試験後のコハク酸塩のX線回析チャートである。

【図8】比較例3の1ヶ月苛酷試験後のコハク酸塩のX線回析チャートである。



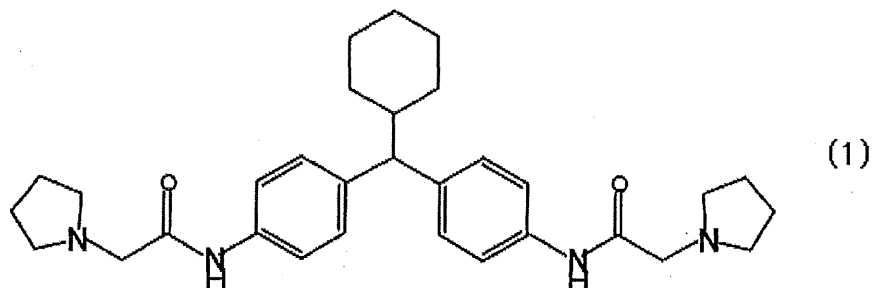
## 【発明を実施するための形態】

## 【0010】

以下、本発明を詳細に説明する。

本発明のマレイン酸塩は、下記式(1)で表される化合物のマレイン酸塩であることを特徴とする。

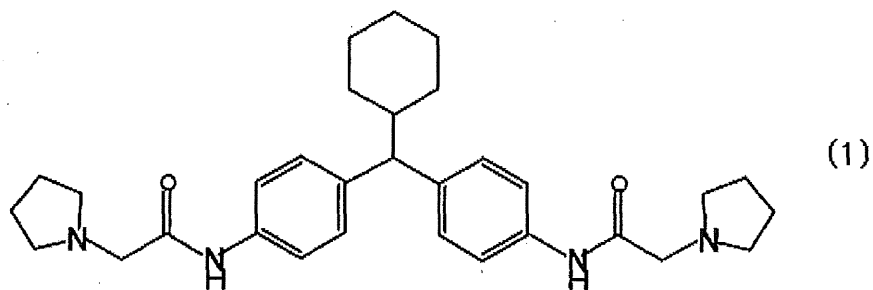
## 【化3】



## 【0011】

本発明のマレイン酸塩は、下記式(1)で表される化合物の無機酸塩並びに有機酸塩(例えば、塩酸、硫酸、リン酸、クエン酸、リンゴ酸、酒石酸、酢酸、乳酸、サリチル酸、マンデル酸、フマル酸又はベンゼンスルホン酸など)と比較して、質的にも量的にも予想外に結晶性が良いばかりでなく、結晶の安定性が高い。

## 【化4】



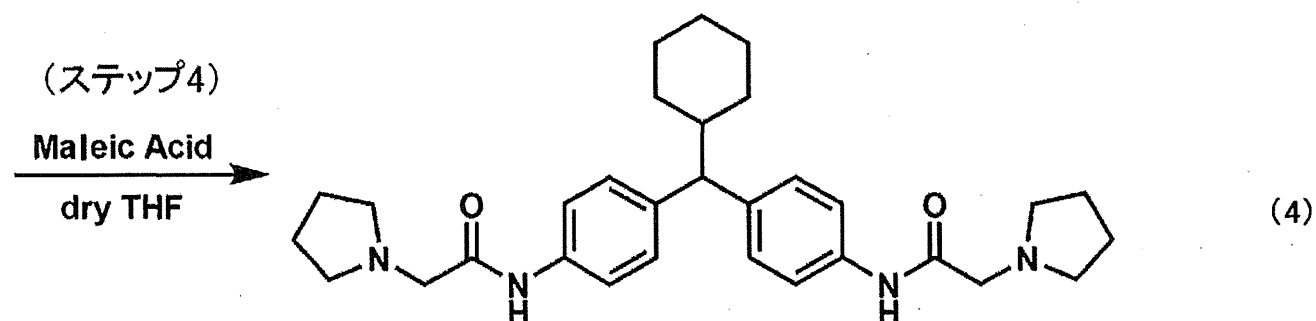
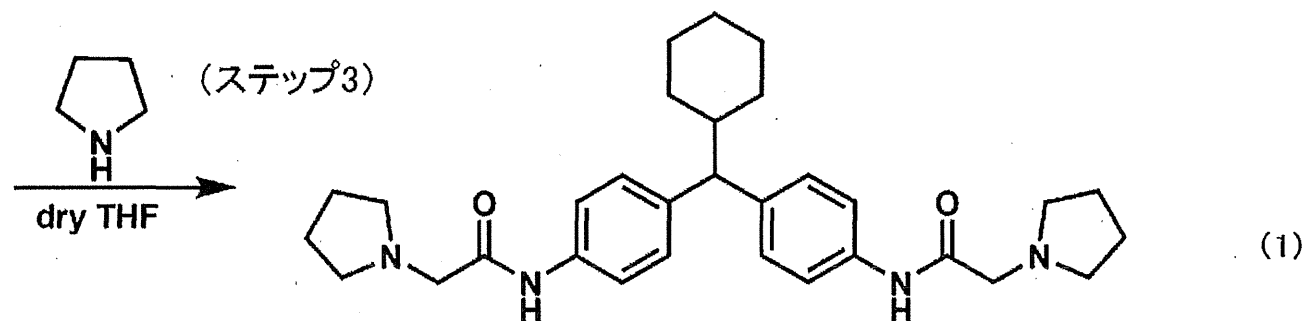
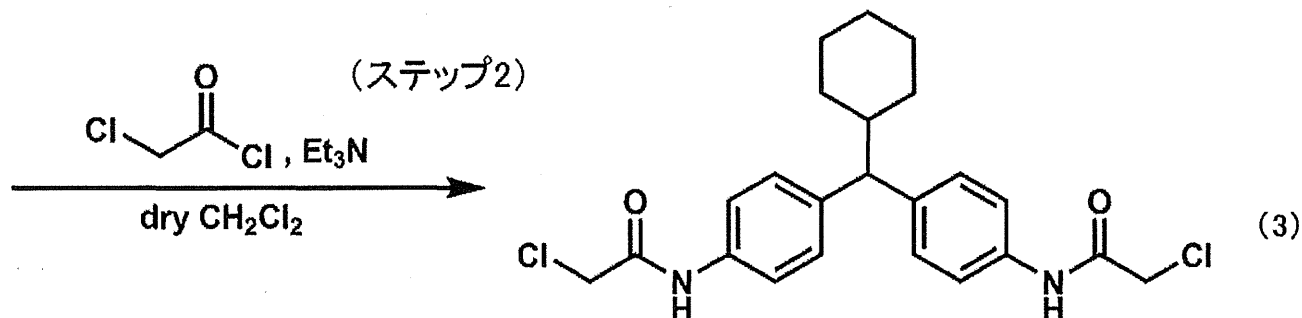
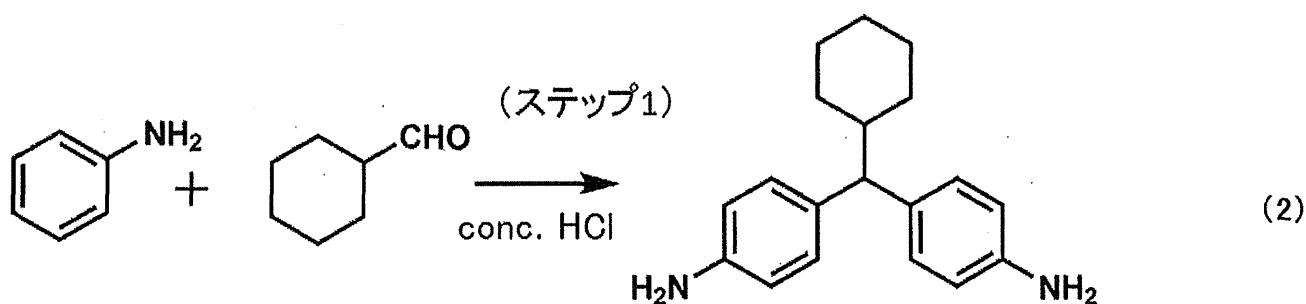
## 【0012】

本発明のマレイン酸塩は、例えば、以下の方法で合成することができるが、本発明はこれらに限定されるものではない。しかしながら、本発明のマレイン酸塩生成のために障害となる不純物を含まない等の理由により、工業的に有利な製造方法として下記の方法が特に好ましい。

## 【0013】

<好ましい製造方法>

## 【化5】



・ 2Maleic Acid

(ただし、conc.HClは濃塩酸を、THFはテトラヒドロフランを、Etはエチルを、dryは乾燥したを、Maleic Acidはマレイン酸を、表す。以下同じ。)

【0014】

上記ステップ1～4における各反応は、溶媒の存在下又は非存在下で行うことができる。本発明のマレイン酸塩の合成において使用される溶媒は、特に限定されない。

前記溶媒は、例えば、ベンゼン、トルエン、キシレン、エチルベンゼン等の芳香族炭化水素；クロロホルム、ジクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン等のハロゲン化炭化水素；ジエチルエーテル、ジメトキシエタン、テトラヒドロフラン (THF)、ジオキサン等のエーテル；酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸イソプロピル、酢酸ブチル等のエステル；N, N-ジメチルホルムアミド、N, N-ジメチルアセトアミド等のアミド；アセトニトリル、プロピオニトリル、ベンゾニトリル等のニトリル等が挙げられる。これらの溶媒は単独で又は2種以上を混合して用いられる。

【0015】

前記ステップ1～4における各反応は、常圧又は加圧下で行うことができる。

前記各反応の反応終了後、反応生成物は、該反応生成物を含む反応系から常法により単離すれば良く、必要に応じて、例えば、液性調整、濾過、濃縮、晶析、洗浄、再結晶、抽出、蒸留、昇華精製、カラムクロマトグラフィー、真空乾燥等により、常法を用いて分離精製することにより製造することができる。また、単離・分離精製せずに次工程進んでも良い。

## 【0016】

前記ステップ1～4において、反応生成物の再結晶（結晶化）のために使用される溶媒は、例えば、水；メタノール、エタノール、1-プロパノール、イソプロパノール、1-ペンタノール等のアルコール；アセトン；アセトニトリル；テトラヒドロフラン（THF）；シクロペンチルメチルエーテル（CPME）、ジイソプロピルエーテル等のエーテル等が挙げられる。

## 【0017】

<ステップ1の製造方法>

シクロヘキサンカルボキシアルデヒドとアニリンとを、濃塩酸等の酸の存在下で反応させることにより、式（2）で表される4,4' -（シクロヘキシルメチレン）ジアニリンを合成することができる。

## 【0018】

本反応で使用される酸としては、例えば、濃塩酸、硫酸等が挙げられ、好ましくは、濃塩酸である。酸の使用量は、反応規模や反応温度等により一定しないが、通常は、シクロヘキサンカルボキシアルデヒド1モルに対して、約0.05～0.3モルの範囲から適宜選択すれば良く、好ましくは、約0.05～0.15モルであり、より好ましくは、約0.10～0.13モルである。

## 【0019】

本反応で使用されるアニリンの使用量は、反応規模や反応温度等により一定しないが、通常は、シクロヘキサンカルボキシアルデヒド1モルに対して、約2.0～5.0モルの範囲から適宜選択すれば良く、好ましくは、約3.0～4.5モルであり、より好ましくは、約3.9～4.3モルである。

## 【0020】

本反応における反応温度は、反応規模等に応じて適宜選択することができ、通常は、反応液の内温約120～150℃の範囲であれば良く、好ましくは、約130～140℃である。

本反応における反応時間は、反応規模や反応温度等により一定しないが、通常は、数分～約7時間の範囲で適宜選択すれば良く、好ましくは、約4～7時間であり、より好ましくは、約5～6時間である。数分とは、約1分～10分程度を意味する。

## 【0021】

<ステップ2の製造方法>

式（3）で表されるN,N' - [（シクロヘキシルメチレン）ジ-4,1-フェニレン]ビス（2-クロロアセトアミド）は、式（2）で表される4,4' -（シクロヘキシルメチレン）ジアニリンを、好ましくは、塩基及び溶媒の存在下、クロロアセチルクロリドと反応させることにより製造することができる。

式（3）で表されるN,N' - [（シクロヘキシルメチレン）ジ-4,1-フェニレン]ビス（2-クロロアセトアミド）の代わりにN,N' - [（シクロヘキシルメチレン）ジ-4,1-フェニレン]ビス（2-プロモアセトアミド）を製造しても良く、この場合は、クロロアセチルクロリドの代わりに、プロモアセチルプロミドを使用しても良い。

## 【0022】

本反応で使用する塩基としては、例えば、トリエチルアミン、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、ピリジン、N,N-ジメチル-4-アミノピリジン、1,4-ジアザビシクロ[2,2,2]オクタン、N,N-ジイソプロピルエチルアミン等が挙げられ、好ましくは、トリエチルアミンである。塩基の使用量は、反応規模や反応温度等により一定しないが、通常は、式（2）で表される4,4' -（シクロヘキシルメチレン）ジアニリン1モルに対して、約2.0～3.0モ

ルの範囲から適宜選択すれば良く、好ましくは、約2.15~2.17モルである。

## 【0023】

本反応で使用する溶媒としては、好ましくは、ジクロロメタン、クロロホルム、CPME等である。溶媒の使用量は、特に限定されないが、通常は、式(2)で表される4,4'-(シクロヘキシルメチレン)ジアニリン1重量部に対して、約1.0~45倍容量の範囲から適宜選択すれば良く、好ましくは、約40~50倍容量であり、より好ましくは、約44~46倍容量である。

## 【0024】

本反応で使用するクロロアセチルクロリドの使用量は、反応規模や反応温度等により一定しないが、通常は、式(2)で表される4,4'-(シクロヘキシルメチレン)ジアニリン1モルに対して、約2.0~3.0モルの範囲から適宜選択すれば良く、好ましくは、約2.17~2.20モルである。

## 【0025】

本反応における反応温度は、反応規模等に応じて適宜選択することができ、通常は、反応液の内温約-4~0℃の範囲であれば良く、好ましくは、約-4~-1℃である。

本反応における反応時間は、反応規模や反応温度等により一定しないが、通常は、数分~約20時間の範囲で適宜選択すれば良く、好ましくは、約15~20時間であり、より好ましくは、約16~18時間である。

## 【0026】

<ステップ3の製造方法>

式(1)で表されるN,N'-[(シクロヘキシルメチレン)ジ-4,1-フェニレン]ビス[2-(1-ピロリジニル)アセトアミド]は、式(3)で表されるN,N'-[(シクロヘキシルメチレン)ジ-4,1-フェニレン]ビス(2-クロロアセトアミド)を、好ましくは、溶媒の存在下、ピロリジンと反応させることにより製造することができる。また、式(3)で表されるN,N'-[(シクロヘキシルメチレン)ジ-4,1-フェニレン]ビス(2-クロロアセトアミド)の代わりに、N,N'-[(シクロヘキシルメチレン)ジ-4,1-フェニレン]ビス(2-プロモアセトアミド)を使用しても良い。

## 【0027】

本反応で使用されるピロリジンの使用量は、反応規模や反応温度等により一定しないが、通常は、式(3)で表されるN,N'-[(シクロヘキシルメチレン)ジ-4,1-フェニレン]ビス(2-クロロアセトアミド)1モルに対して、約2.0~5.0モルの範囲から適宜選択すれば良く、好ましくは、約4.0~5.0モルであり、より好ましくは、約4.4~4.6モルである。

本反応で使用される溶媒としては、好ましくは、THF、酢酸エチル、ジイソプロピルエーテル、ベンゼン、ジエチルエーテル、トルエン等である。溶媒の使用量は、特に限定されないが、通常は、式(3)で表されるN,N'-[(シクロヘキシルメチレン)ジ-4,1-フェニレン]ビス(2-クロロアセトアミド)1重量部に対して、約1.0~55.0倍容量の範囲から適宜選択すれば良く、好ましくは、約50~55倍容量であり、より好ましくは、約51.7~53.0倍容量である。

## 【0028】

本反応における反応温度は、反応規模等に応じて適宜選択することができ、通常は、反応液の内温約22~28℃の範囲であれば良く、好ましくは、約25~26℃である。

本反応における反応時間は、反応規模や反応温度等により一定しないが、通常は、数分~約20時間の範囲で適宜選択すれば良く、好ましくは、約15~20時間であり、より好ましくは、約17~19時間である。

## 【0029】

<ステップ4の製造方法>

式(4)で表されるN,N'-[(シクロヘキシルメチレン)ジ-4,1-フェニレン]ビス[2-(1-ピロリジニル)アセトアミド]マレイン酸塩は、式(1)で表されるN,N'-[(シクロヘキシルメチレン)ジ-4,1-フェニレン]ビス[2-(1-ピロリジニル)アセトアミド]

】を、溶媒の存在下、マレイン酸と反応させることにより製造することができる。

**【0030】**

本反応で使用される溶媒としては、好ましくは、THF、ジエチルエーテル、酢酸エチル、ベンゼン、トルエン等である。溶媒の使用量は、特に限定されないが、通常は、式(1)で表されるN,N' - [(シクロヘキシルメチレン) ジ-4,1-フェニレン] ビス [2-(1-ピロリジニル) アセトアミド] 1重量部に対して、約1.0~130倍容量の範囲から適宜選択すれば良く、好ましくは、約120~130倍容量であり、より好ましくは、約125~129倍容量である。

**【0031】**

本反応で使用されるマレイン酸の使用量は、反応規模や反応温度等により一定しないが、通常は、式(1)で表されるN,N' - [(シクロヘキシルメチレン) ジ-4,1-フェニレン] ビス [2-(1-ピロリジニル) アセトアミド] 1モルに対して、約2.0~3.0モルの範囲から適宜選択すれば良く、好ましくは、約2.2~2.5モルである。

**【0032】**

本反応における反応温度は、反応規模等に応じて適宜選択することができ、通常は、反応液の内温約0~30℃の範囲であれば良く、好ましくは、約20~30℃であり、より好ましくは約25~26℃である。

本反応における反応時間は、反応規模や反応温度等により一定しないが、通常は、数分~約5時間の範囲で適宜選択すれば良く、好ましくは、約3~5時間であり、より好ましくは、約4.0~4.5時間である。

各反応終了後、抽出、転溶、濃縮、クロマトグラフィー、結晶化、再結晶等の自体公知の手段を適宜に採用して本発明の塩を容易に取得できる。

**【0033】**

本発明のマレイン酸塩は、良好な抗プリオン活性を有する。本発明における抗プリオン活性とは、異常型プリオンタンパク質の生成を抑制する活性を意味する。

本発明のマレイン酸塩は、正常型プリオンタンパク質に強固に結合し、正常型プリオンタンパク質の異常型プリオンタンパク質への構造変換を阻止することができるため、良好な抗プリオン活性を有する。

本発明のマレイン酸塩は、正常型プリオンタンパク質の構造変換抑制や、プリオン病の予防、改善又は治療のために使用できる。本発明のマレイン酸塩を、プリオン病の患者に有効量を投与することにより、プリオン病を予防、改善又は治療することができる。

本発明のマレイン酸塩は、また、ステーキ、食肉等の食品や飲料等に添加して利用することもできる。従って、本発明は、本発明の化合物を含有する食品、食品添加物等も提供する。

**【0034】**

本発明における「正常型プリオンタンパク質」とは、正常な細胞に発現している感染性を有しないプリオンタンパク質を意味し、「異常型プリオンタンパク質」とは、正常型プリオンタンパク質とアミノ酸配列は同一であるが、立体構造が異なり、感染性を有するプリオンタンパク質を意味する。また、「プリオンに感染する」とは、異常型プリオンタンパク質に構造変換している状態を意味する。

**【0035】**

本発明におけるプリオン病とは、正常型プリオンタンパク質が構造変換して生成される異常型プリオンタンパク質により引き起こされる疾患であり、プリオン病としては、例えば、羊のスクレイピー、ウシ海綿状脳症、クロイツフェルト・ヤコブ病、GSS、FFI、クールーおよび変異型ヤコブ病等が挙げられる。

**【0036】**

本発明において、「予防」は、発症の回避、遅延、又は発症率の低下を包含し、「改善」及び「治療」は、症状の軽快、症状の進行抑制、及び治癒ないしは完快を包含する。

**【0037】**

<医薬組成物>

本発明は、本発明のマレイン酸塩を有効成分として含有する医薬組成物も含む。

本発明の医薬組成物は、好ましくは、プリオン病の予防、改善又は治療剤である。本発明の医薬組成物は、ヒトや他の哺乳動物（例えば、ラット、マウス、ウサギ、ヒツジ、ブタ、ウシ、ネコ、イヌ、サル等）に対して投与することができる。

本発明の医薬組成物の製造方法は、本発明のマレイン酸塩を原料に含んで製造されるものであれば、特に限定されず、従来公知の方法に従って製造することができる。

#### 【0038】

本発明の医薬組成物の剤型は、特に限定されないが、例えば、注射剤、クリーム、軟膏、飲料剤、エアロゾル、皮膚ゲル、点眼剤、点鼻剤等の液状製剤；錠剤、カプセル剤、散剤、顆粒剤、除放剤、坐薬等の固形製剤等が挙げられる。剤型は、プリオン病疾患患者が使用し易い剤型である点で、好ましくは、注射剤、錠剤等である。注射剤は、水性注射剤又は油性注射剤のいずれでも良い。

尚、注射剤等の液状製剤は、凍結保存又は凍結乾燥等により水分を除去して保存するのが望ましい。凍結乾燥製剤は、用時に注射用蒸留水等を加え、再溶解して使用される。

#### 【0039】

本発明の医薬組成物は、何れの剤型の場合も、本発明のマレイン酸塩に加えて、薬学的に許容される基剤又は担体、薬学的に許容される添加剤、本発明のマレイン酸塩以外の生理活性成分若しくは薬理活性成分等を含むことができる。

本発明の医薬組成物は、何れの剤型の場合も、食品、食品添加物、サプリメント、健康食品として使用されて良く、通常、常法により、容器又は袋に収容することができる。容器又は袋は、食品、サプリメント、医薬品、健康食品等の容器として使用可能なものであれば特に限定されず、本発明の医薬組成物の剤型に応じて、従来公知のものを適宜選択して使用することができる。

#### 【0040】

本発明の医薬組成物の性状は特に限定されず、例えば、液体状、流動状、ゲル状、半固形状、固体状等が挙げられる。また、用時調製により、液体状、流動状、ゲル状、半固形状、固体状等になったものも含まれる。

#### 【0041】

本発明の医薬組成物中の本発明のマレイン酸塩の含有量としては、医薬組成物の全量に対して、通常は、約0.01～0.12重量%であり、好ましくは、約0.02～0.10重量%であり、より好ましくは、約0.02～0.05重量%である。このような範囲であれば、プリオン病の予防、改善、又は治療効果が十分に得られる。

#### 【0042】

本発明の医薬組成物の投与方法は、特に限定されず、経口投与、非経口投与のいずれであっても良く、動脈内、静脈内、筋肉内、皮下、腹腔内、直腸内へ、又は経呼吸、経皮、経鼻、経眼等による全身又は局所への投与等の方法により行うことができる。

前記投与方法は、好ましくは、静脈内投与等である。

#### 【0043】

本発明の医薬組成物の投与量は、投与方法、剤型、投与対象の種、年齢、体重、病歴等に応じて適宜選択されるが、通常、1回当たり体重1kgあたり約1.0～500mgであり、好ましくは、約10～100mgである。

また、投与回数も、剤型、プリオン病の程度又は年齢等に応じて適宜選択され、1回投与とするか、ある間隔をおいて持続投与とすることもできる。持続投与の場合、投与間隔は1日1回から数ヶ月に1回でも良い。

#### 【0044】

本発明の医薬組成物に使用される基剤又は担体は、特に限定されないが、例えば、水、極性溶媒のような水性溶媒、多価アルコール、植物油、油性基剤等が挙げられる。注射剤の基剤又は担体としては、注射用蒸留水、生理用食塩水等が挙げられる。

基剤又は担体は、1種を単独で、又は2種以上を組み合わせて使用できる。

#### 【0045】

本発明の医薬組成物に使用される薬学的に許容される添加剤としては、例えば、界面活性剤、香料又は清涼化剤、防腐剤、殺菌剤又は抗菌剤、pH調節剤、等張化剤、キレート剤、緩衝剤、安定化剤、抗酸化剤、及び粘稠化剤等が挙げられる。添加剤は、1種を単独で、又は2種以上を組み合わせ使用できる。

## 【0046】

薬学的に許容される添加剤の具体例を以下に例示する。

界面活性剤としては、例えば、ポリオキシエチレン（以下、「POE」ということもある）-ポリオキシプロピレン（以下、「POP」ということもある）ブロックコポリマー（例えば、ポロキサマー407、ポロキサマー235、ポロキサマー188）、エチレンジアミンのPOE-POPブロックコポリマー付加物（例えば、ポロキサミン）、POEソルビタン脂肪酸エステル（例えば、ポリソルベート20、ポリソルベート60、ポリソルベート80（TO-10等））、POE硬化ヒマシ油（例えば、POE(60)硬化ヒマシ油（HCO-60等））、POEヒマシ油、POEアルキルエーテル（例えば、ポリオキシエチレン（9）ラウリルエーテル、ポリオキシエチレン（20）ポリオキシプロピレン（4）セチルエーテル）、及びステアリン酸ポリオキシルのような非イオン性界面活性剤；グリシン型両性界面活性剤（例えば、アルキルジアミノエチルグリシン、アルキルポリアミノエチルグリシン）、及びベタイン型両性界面活性剤（例えば、ラウリルジメチルアミノ酢酸ベタイン、イミダゾリニウムベタイン）のような両性界面活性剤；並びにアルキル4級アンモニウム塩（例えば、塩化ベンザルコニウム、塩化ベンゼトニウム）のような陽イオン界面活性剤等が挙げられる。尚、括弧内の数字は付加モル数を示す。

## 【0047】

香料又は清涼化剤としては、例えば、カンフル、ボルネオール、テルペン類（これらはd体、l体又はd l体のいずれでも良い）、ハッカ水、ユーカリ油、ベルガモット油、アネトール、オイゲノール、ゲラニオール、メントール、リモネン、ハッカ油、ペパーミント油、及びローズ油のような精油等が挙げられる。

## 【0048】

防腐剤、殺菌剤又は抗菌剤としては、例えば、塩化ポリドロニウム、塩酸アルキルジアミノエチルグリシン、安息香酸ナトリウム、エタノール、塩化ベンザルコニウム、塩化ベンゼトニウム、グルコン酸クロルヘキシジン、クロロブタノール、ソルビン酸、ソルビン酸カリウム、デヒドロ酢酸ナトリウム、パラオキシ安息香酸メチル、パラオキシ安息香酸エチル、パラオキシ安息香酸プロピル、パラオキシ安息香酸ブチル、硫酸オキシキノリン、フェネチルアルコール、ベンジルアルコール、ビグアニド化合物（具体的には、ポリヘキサメチレンビグアニド又はその塩酸塩等）、及びグローキル（ローディア社製）等が挙げられる。

## 【0049】

pH調節剤としては、例えば、塩酸、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化カルシウム、水酸化マグネシウム、トリエタノールアミン、モノエタノールアミン、ジイソプロパノールアミン、硫酸、及びリン酸等が挙げられる。

## 【0050】

等張化剤としては、例えば、亜硫酸水素ナトリウム、亜硫酸ナトリウム、塩化カリウム、塩化カルシウム、塩化ナトリウム、塩化マグネシウム、酢酸カリウム、酢酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸ナトリウム、チオ硫酸ナトリウム、硫酸マグネシウム、リン酸水素二ナトリウム、リン酸二水素ナトリウム、リン酸二水素カリウム、グリセリン、及びプロピレングリコール等が挙げられる。

## 【0051】

キレート剤としては、例えば、アスコルビン酸、エデト酸四ナトリウム、エデト酸ナトリウム、及びクエン酸等が挙げられる。

## 【0052】

緩衝剤としては、例えば、リン酸緩衝剤；クエン酸、クエン酸ナトリウムのようなクエン酸緩衝剤；酢酸、酢酸カリウム、酢酸ナトリウムのような酢酸緩衝剤；炭酸水素ナトリ

ウム、炭酸ナトリウムのような炭酸緩衝剤；ホウ酸、ホウ砂のようなホウ酸緩衝剤；タウリン、アスパラギン酸及びその塩類（カリウム塩等）、イブシロンーアミノカプロン酸のようなアミノ酸緩衝剤等が挙げられる。

## 【0053】

安定化剤としては、例えば、トロメタモール、ナトリウムホルムアルデヒドスルホキシレート（ロンガリット）、トコフェロール、ピロ亜硫酸ナトリウム、モノエタノールアミン、モノステアリン酸アルミニウム、及びモノステアリン酸グリセリン等が挙げられる。

## 【0054】

抗酸化剤としては、例えば、アスコルビン酸、アスコルビン酸誘導体（アスコルビン酸-2-硫酸2ナトリウム、アスコルビン酸ナトリウム、アスコルビン酸-2-リン酸マグネシウム、アスコルビン酸-2-リン酸ナトリウム等）、亜硫酸水素ナトリウム、亜硫酸ナトリウム、チオ硫酸ナトリウム等の水溶性抗酸化剤等が挙げられる。

## 【0055】

粘稠化剤としては、例えば、グアーガム、ヒドロキシプロピルグアーガム、メチルセルロース、エチルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、カルボキシメチルセルロースナトリウムのようなセルロース系高分子化合物、アラビアゴム、カラヤガム、キサントガム、寒天、アルギン酸、 $\alpha$ -シクロデキストリン、デキストリン、デキストラン、ヘパリン、ヘパリノイド、ヘパリン硫酸、ヘパラン硫酸、ヒアルロン酸、ヒアルロン酸塩（ナトリウム塩等）、コンドロイチン硫酸ナトリウム、デンプン、キチン及びその誘導体、キトサン及びその誘導体、カラギーナン、ソルビトール、ポリビニルピロリドン、ポリビニルアルコール、ポリビニルメタアクリレートのようなポリビニル系高分子化合物、ポリアクリル酸のアルカリ金属塩（ナトリウム塩、及びカリウム塩等）、ポリアクリル酸のアミン塩（モノエタノールアミン塩、ジエタノールアミン塩、トリエタノールアミン塩等）、ポリアクリル酸のアンモニウム塩のようなカルボキシビニルポリマー、カゼイン、ゼラチン、コラーゲン、ペクチン、エラスチン、セラミド、流動パラフィン、グリセリン、ポリエチレングリコール、マクロゴール、ポリエチレンイミンアルギン酸塩（ナトリウム塩等）、アルギン酸エステル（プロピレングリコールエステル等）、トラガント末、並びにトリイソプロパノールアミン等が挙げられる。

これらの添加剤は、医薬組成物のみならず、食品、食品添加剤、健康食品、サプリメントにも使用可能である。

## 【0056】

本発明の医薬組成物に使用される、マレイン酸塩以外の薬理活性成分又は生理活性成分としては、例えば、ビタミン類、アミノ酸類、抗菌薬成分又は殺菌薬成分、糖類、高分子化合物、セルロース又はその誘導体、及び局所麻酔薬成分等が挙げられる。これらの薬剤の具体例を以下に例示する。

## 【0057】

ビタミン類としては、例えば、酢酸レチノール、パルミチン酸レチノール、塩酸ピリドキシン、フラビンアデニンジヌクレオチドナトリウム、リン酸ピリドキサル、シアノコバラミン、パンテノール、パントテン酸カルシウム、パントテン酸ナトリウム、アスコルビン酸、酢酸トコフェロール、ニコチン酸トコフェロール、コハク酸トコフェロール、コハク酸トコフェロールカルシウム、及びユビキノン誘導体等が挙げられる。

## 【0058】

アミノ酸類としては、例えば、アミノエチルスルホン酸（タウリン）、グルタミン酸、クレアチニン、アスパラギン酸ナトリウム、アスパラギン酸カリウム、アスパラギン酸マグネシウム、アスパラギン酸マグネシウム・カリウム混合物、グルタミン酸ナトリウム、グルタミン酸マグネシウム、イブシロンーアミノカプロン酸、グリシン、アラニン、アルギニン、リジン、 $\gamma$ -アミノ酪酸、 $\gamma$ -アミノ吉草酸、及びコンドロイチン硫酸ナトリウム等が挙げられる。これらはd体、l体又はd l体のいずれでも良い。

## 【0059】

抗菌薬成分又は殺菌薬成分としては、例えば、アルキルポリアミノエチルグリシン、ク



ロラムフェニコール、スルファメトキサゾール、スルフィソキサゾール、スルファメトキサゾールナトリウム、スルフィソキサゾールジエタノールアミン、スルフィソキサゾールモノエタノールアミン、スルフィソメゾールナトリウム、スルフィソミジンナトリウム、オフロキサシン、ノルフロキサシン、レボフロキサシン、塩酸ロメフロキサシン、及びアシクロビル等が挙げられる。

**【0060】**

糖類としては、例えば、単糖類、二糖類、具体的にはグルコース、マルトース、トレハロース、スクロース、シクロデキストリン、キシリトール、ソルビトール、マンニトール等が挙げられる。

**【0061】**

高分子化合物としては、例えば、アルギン酸、アルギン酸ナトリウム、デキストリン、デキストラン、ペクチン、ヒアルロン酸、コンドロイチン硫酸、ポリビニルアルコール(完全、または部分ケン化物)、ポリビニルピロリドン、カルボキシビニルポリマー、マクロゴールおよびその薬学的に許容される塩類等が挙げられる。

**【0062】**

セルロース又はその誘導体としては、例えば、エチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロース、メチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、カルボキシメチルセルロースナトリウム、カルボキシエチルセルロース、ニトロセルロース等が挙げられる。

**【0063】**

局所麻酔薬成分としては、例えば、クロロブタノール、塩酸プロカイン、塩酸リドカイン等が挙げられる。

**【0064】****<薬理活性試験>**

本発明の医薬組成物の薬理活性試験は、正常型プリオンタンパク質の構造変換抑制活性を評価できる方法であれば特に限定されないが、通常は、被検物質の存在下、プリオン感染細胞が生成する異常型プリオンタンパク質の生成を検出する手段を用いることができる。前記プリオン感染細胞は、プリオンに感染しうる細胞に、公知の方法でプリオンを感染させることにより生成できる。異常型プリオンタンパク質の検出は、特定のタンパク質を検出可能な公知の方法を用いることができ、好ましくは定量的な検出方法が用いられる。前記定量的な検出方法としては、通常は抗体、核酸、これらの類似体(ペプチド、PNA等)等の特定のタンパク質を認識する手段と、蛍光体や放射線等で標識したタンパク質のイメージ解析手段(ELISA、ECL-plusウェスタンブロッティング等)等の認識されたタンパク質を定量化する手段とを組み合わせで行われる。

**【0065】**

薬理活性試験は、通常は、マウス神経細胞株にプリオンを感染させ、次いで種々の濃度で被検物質(薬剤)を添加した培地で一定期間培養した後、タンパク質を回収して異常型プリオンタンパク質を抗体等で検出し、イメージ解析等により定量化する方法等を利用することができる。前記試験において、異常型プリオンタンパク質の生成量が少ないほど、プリオンタンパク質の構造変化抑制活性に優れ、プリオン病の予防、改善又は治療に高い効果を奏すると評価できる。

**【0066】**

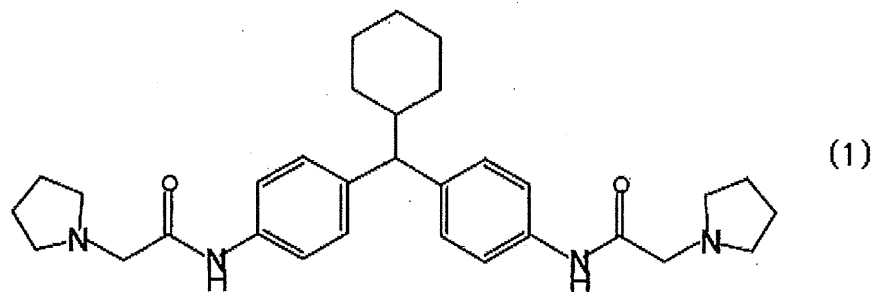
本発明のマレイン酸塩及び医薬組成物の抗プリオン活性は、後述のIC50(50%阻害濃度)に基づけば、IC50は好ましくは1.0 μM以下であり、より好ましくは0.5 μM以下であり、さらに好ましくは0.4 μM以下である。本発明において、IC50とは、マレイン酸塩を添加しないときのプリオンタンパク質の濃度を100%としたときの、プリオンタンパク質が50%に減少するマレイン酸塩の有効濃度のことである。

**【0067】**

本発明は、下記式(1)で表される化合物と、マレイン酸とを接触させることを特徴とする本発明のマレイン酸塩の工業的に有利な新規製造方法をも含有するので、該製造方法

は、上述したマレイン酸塩の取得方法として当業者であれば実施できるように詳細に開示されている。

## 【化6】



## 【実施例】

## 【0068】

本発明を以下の実施例及び比較例によって具体的に説明するが、本発明はこれらによって限定されるものではない。

## 【0069】

<有機酸塩の形成>

## (実施例1)

アルゴン雰囲気下、アニリン890g(9.5mol)とシクロヘキサンカルボキシアリデヒド270g(2.4mol)を混合させたのち、室温下で濃塩酸22.7g(0.24mol)を滴下した。反応液を140℃で5時間加熱還流したのち、反応液にジエチレングリコール1.1kg、水酸化ナトリウム水溶液10gを加え、余剰のアニリンを蒸留により留去した。反応液を2N塩酸2.6kgにより抽出し、トルエン1.4Lにより洗浄を行った。水層に5%水酸化ナトリウム水溶液を加え、析出した結晶を回収し、真空乾燥することにより、粗結晶A、257g(yield: 38%、mp: 104~107℃)を得た。

粗結晶Aの<sup>1</sup>H核磁気共鳴スペクトルの結果は、以下の通りであった。

## &lt;粗結晶A&gt;

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, δ) 7.00 (d, 4H, Ar-H), 6.58 (d, 4H, Ar-H), 4.12 (d, 1H, CH), 1.95-1.93 (m, 1H, CH), 1.63 (m, 4H, CH<sub>2</sub>), 1.18-1.15 (m, 4H, CH<sub>2</sub>), 0.83 (q, 2H, CH<sub>2</sub>)

従って、粗結晶Aは、4,4'-(シクロヘキシルメチレン)ジアニリンであることが確認された。

## 【0070】

アルゴン雰囲気下、粗結晶A、257g(0.92mol)をジクロロメタン2.6Lに溶解させ、トリエチルアミン204g(2.0mol)を加えた。これに、氷冷下、クロロアセチルクロリド227g(2.0mol)を滴下し、18時間攪拌した。析出した結晶を回収し、ジクロロメタンで洗浄した。これをTHF/C PME混合溶液を用いて再結晶し、結晶B、283g(yield: 71%、mp: 228℃)を得た。

ピロリジン204g(2.87mol)をTHF 2.8Lに溶解させ、室温下、結晶B、283g(0.65mol)を分割添加し、19時間攪拌させた。反応液を酢酸エチル6.0Lで抽出、イオン交換水3.4Lで洗浄を行った。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、減圧濃縮し粗結晶を得た。これをTHF/ジイソプロピルエーテル混合溶液を用いて再結晶し、N,N'-[(シクロヘキシルメチレン)ジ-4,1-フェニレン]ビス[2-(1-ピロリジニル)アセトアミド]の結晶、274g(yield: 83%、mp: 167℃)を得た。

結晶Bの<sup>1</sup>H核磁気共鳴スペクトルの結果は、以下の通りであった。

## &lt;結晶B&gt;

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, δ) 8.14 (br, 2H, CH<sub>2</sub>), 7.41 (d, 4H, Ar-H), 7.24 (d, 4H, Ar-H), 4.16 (s, 4H, CH<sub>2</sub>Cl), 3.46 (d, 1H, CH), 2.04 (q, 1H, CH), 1.57-1.55 (m, 4H, CH<sub>2</sub>), 1.22-1.14 (m, 4H, CH<sub>2</sub>), 0.85 (q, 2H, CH<sub>2</sub>)

従って、結晶Bは、N,N' - [ (シクロヘキシルメチレン) ジ-4, 1-フェニレン ] ビス (2-クロロアセトアミド) であることが確認された。

また、N,N' - [(シクロヘキシルメチレン) ジ-4, 1-フェニレン] ビス [2-(1-ピロリジニル) アセトアミド] の<sup>1</sup>H核磁気共鳴スペクトルの結果は、以下の通りであった。

<N,N' - [ (シクロヘキシルメチレン) ジ-4, 1-フェニレン] ビス [2-(1-ピロリジニル) アセトアミド]>

<sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>, δ) 8.99 (br, 2H, NH), 7.45 (d, 4H, Ar-H), 7.21 (d, 4H, Ar-H), 3.43 (d, 1H, CH), 3.24 (s, 4H, C(O)CH<sub>2</sub>), 2.67 (br, 8H, NCH<sub>2</sub>), 2.08-2.00 (m, 1H, CH), 1.83 (quint, 8H, CH<sub>2</sub>), 1.67-1.59 (m, 4H, CH<sub>2</sub>), 1.24-1.12 (m, 4H, CH<sub>2</sub>), 0.84 (q, 2H, CH<sub>2</sub>)

### 【0071】

N,N' - [(シクロヘキシルメチレン) ジ-4, 1-フェニレン] ビス [2-(1-ピロリジニル) アセトアミド] 100g (0.2mol) を THF 2.0L に溶解させた。氷冷下、マレイン酸 51g (0.43mol) の THF (300mL) 溶液を滴下し、滴下終了後、室温下、20 時間攪拌した。析出した結晶を回収し、エタノール/イオン交換水混合溶液 (30:1) を用いて再結晶し、目的の N,N' - [ (シクロヘキシルメチレン) ジ-4, 1-フェニレン] ビス [2-(1-ピロリジニル) アセトアミド] マレイン酸塩 130.8g (yield 89.5%, mp 145.1°C) を得た。

N,N' - [ (シクロヘキシルメチレン) ジ-4, 1-フェニレン] ビス [2-(1-ピロリジニル) アセトアミド] マレイン酸塩の<sup>1</sup>H核磁気共鳴スペクトル (TMS 内部標準) の結果は、以下の通りであった。

<N,N' - [ (シクロヘキシルメチレン) ジ-4, 1-フェニレン] ビス [2-(1-ピロリジニル) アセトアミド] マレイン酸塩>

<sup>1</sup>H NMR (dmsO-d<sub>6</sub>, δ) 10.38 (br, 2H, NH), 7.45 (d, 4H, Ar-H), 7.30 (d, 4H, Ar-H), 6.02 (s, 4H, CH), 4.14 (s, 4H, C(O)CH<sub>2</sub>), 3.47 (d, 1H, CH), 3.30 (br, 8H, NCH<sub>2</sub>), 2.13-2.10 (m, 1H, CH), 1.93 (quint, 8H, CH<sub>2</sub>), 1.59 (m, 3H, CH<sub>2</sub>), 1.46-1.43 (m, 2H, CH<sub>2</sub>), 1.19-1.13 (m, 3H, CH<sub>2</sub>), 0.84-0.78 (q, 2H, CH<sub>2</sub>)

### 【0072】

(比較例 1)

前記の N,N' - [(シクロヘキシルメチレン) ジ-4, 1-フェニレン] ビス [2-(1-ピロリジニル) アセトアミド]、100g (0.198mol) を THF 2.0L に溶解させた。氷冷下、コハク酸 51.4g (0.435mmol) の THF 溶液 0.9L を滴下し、滴下終了後、室温下、24 時間攪拌した。析出した結晶を回収し、THF を用いて再結晶し、目的の N,N' - [ (シクロヘキシルメチレン) ジ-4, 1-フェニレン] ビス [2-(1-ピロリジニル) アセトアミド] コハク酸塩 74.2g (yield: 50.5%, mp: 145°C) を得た。

N,N' - [ (シクロヘキシルメチレン) ジ-4, 1-フェニレン] ビス [2-(1-ピロリジニル) アセトアミド] コハク酸塩の<sup>1</sup>H核磁気共鳴スペクトルの結果は、以下の通りであった。

<N,N' - [ (シクロヘキシルメチレン) ジ-4, 1-フェニレン] ビス [2-(1-ピロリジニル) アセトアミド] コハク酸塩>

<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>, δ) 9.18 (br, 2H, NH), 7.45 (d, 4H, Ar-H), 7.19 (d, 4H, Ar-H), 3.72 (d, 1H, CH), 2.78 (s, 4H, C(O)CH<sub>2</sub>), 2.58 (br, 8H, NCH<sub>2</sub>), 2.07-2.04 (m, 1H, CH), 1.88 (quint, 8H, CH<sub>2</sub>), 1.65-1.57 (m, 5H, CH<sub>2</sub>), 1.23-1.15 (m, 3H, CH<sub>2</sub>), 0.86-0.83 (m, 2H, CH<sub>2</sub>)

### 【0073】

<有機酸塩の結晶性のスクリーニング>

(試験例 1)

実施例 1 のマレイン酸を、塩酸、硫酸、リン酸、クエン酸、リンゴ酸、酒石酸、酢酸、乳酸、サリチル酸、マンデル酸、フマル酸又はベンゼンスルホン酸に変更し、酸塩の合成スケールを実施例 1 の 0.01 倍のスケールに変更し、再結晶溶媒を表 1 に記載の各溶媒に変更した以外は、実施例 1 と同様にして各酸の酸塩を作製し、各塩の結晶性を評価した。これらの塩と実施例 1 の 0.01 倍のスケールで作製したマレイン酸塩及び比較例 1 の 0.

0.1倍のスケールで作製したコハク酸塩のスクリーニングの結果を、表1に示す。その結果、酢酸、コハク酸、及びマレイン酸が候補として残った。しかし、実際に実施例1と同じ合成スケールにスケールアップして合成した結果、酢酸塩は乾固により、酢酸が抜けていき、すなわち容易に離脱していき、塩形成をしないことが分かった。

【0074】

【表1】

表1. 各有機酸塩の結晶性

酸	溶媒							
	メタノール	エタノール	1-プロパノール	イソプロパノール	1-ペンタノール	アセトン	アセトニトリル	THF
塩酸	×	×	×	×	×	×	×	×
硫酸	×	×	×	×	×	×	×	×
リン酸	×	▲	▲	▲	▲	▲	▲	▲
クエン酸	×	▲	▲	○	○	▲	▲	▲
リンゴ酸	×	×	×	▲	▲	▲	○	×
コハク酸	×	×	×	×	×	×	○	◎
酒石酸	×	▲	○	▲	▲	▲	▲	○
酢酸	×	×	×	○~◎	×	×	○	×
乳酸	×	×	×	○	×	×	○	×
サリチル酸	×	×	×	×	×	×	×	×
マレイン酸	×	◎	×	×	×	×	×	○
マンデル酸	×	○	×	○	×	○	○	×
フマル酸	×	×	×	▲	×	○	×	×
ベンゼンスルホン酸	×	×	×	○	×	○	×	○

◎:結晶良好      ○:結晶確認      ▲:沈殿生成      ×:変化なし

【0075】

<有機酸塩の苛酷試験>

(実施例2)

実施例1で得られたN,N'-[(シクロヘキシルメチレン)ジ-4,1-フェニレン]ビス[2-(1-ピロリジニル)アセトアミド]マレイン酸塩結晶をシャーレーに入れ、該シャーレーを温度40±2℃、湿度75±5%の恒温恒湿槽に2週間置いて苛酷試験を行なった後のマレイン酸塩の状態を観察した。2週間の苛酷試験後のマレイン酸塩の写真を図1に示す。

2週間苛酷試験後のマレイン酸塩は、白色結晶であり粉体の形状を留めていたことから、本発明のマレイン酸塩は、結晶性が高く、安定性が高いものであることがわかった。さらに前記温度及び条件で苛酷試験を実施し、1ヶ月苛酷試験後のマレイン酸塩を得た。該1ヶ月苛酷試験後のマレイン酸塩も、粉体の白色結晶であり、粉体の形状を留めていた。

【0076】

(比較例2)

比較例1で得られたN,N'-[(シクロヘキシルメチレン)ジ-4,1-フェニレン]ビス[2-(1-ピロリジニル)アセトアミド]コハク酸塩結晶をシャーレーに入れ、該シャーレーを温度40±2℃、湿度75±5%の恒温恒湿槽に2週間置いて苛酷試験を行なった後のコハク酸塩の状態を観察した。2週間の苛酷試験後のコハク酸塩の写真を図2に示す。

2週間苛酷試験後のコハク酸塩は、アメ状であり粉体の形状を留めていなかったことから、コハク酸塩は吸湿性が高く、実施例2で示したマレイン酸塩と比較して、結晶性及び