

(12) 特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局

(43) 国際公開日
2018年4月12日(12.04.2018)



(10) 国際公開番号

WO 2018/066427 A1

(51) 国際特許分類:

A61K 31/513 (2006.01) A61P 25/00 (2006.01)
A61K 31/20 (2006.01) A61P 25/16 (2006.01)
A61P 9/10 (2006.01) A61P 25/28 (2006.01)
A61P 21/02 (2006.01) A61P 43/00 (2006.01)

(21) 国際出願番号: PCT/JP2017/034926

(22) 国際出願日: 2017年9月27日(27.09.2017)

(25) 国際出願の言語: 日本語

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:

特願 2016-195505 2016年10月3日(03.10.2016) JP
特願 2017-184731 2017年9月26日(26.09.2017) JP

(71) 出願人: 株式会社セレステ (CELESTE CORPORATION) [JP/JP]; 〒1040031 東京都中央区京橋一丁目17番4号 Shanghai (JP).

(72) 発明者: 山村 道夫 (YAMAMURA, Michio); 〒1040031 東京都中央区京橋1-17-4 松永ビル3F 株式会社セレステ内 Tokyo (JP).
立石 成人 (TATEISHI, Narito); 〒1040031 東京都中央区京橋1-17-4 松永ビル3F 株式会社セレステ内 Tokyo (JP).

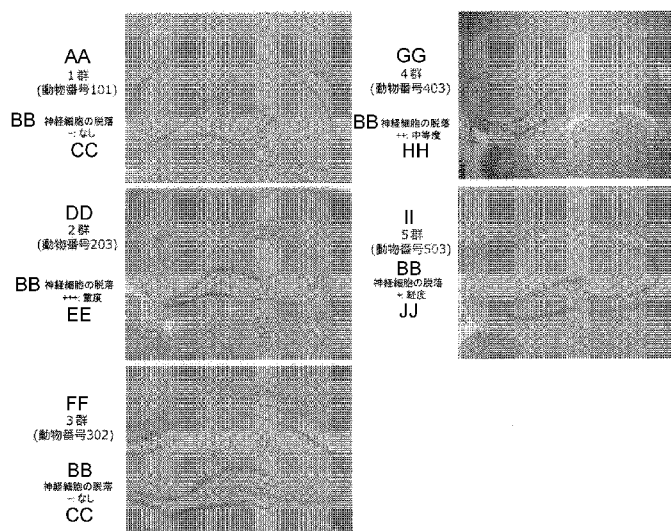
(74) 代理人: 特許業務法人三枝国際特許事務所 (SAEGUSA & PARTNERS); 〒5410045 大阪府大阪市中央区道修町1-7-1 北浜T N Kビル Osaka (JP).

(81) 指定国(表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AO, AT, AU, AZ,

(54) Title: COMPOSITION COMPRISING COMBINATION OF TRH ANALOG WITH ARUNDIC ACID, AND PHARMACEUTICALLY ACCEPTABLE SALT OF ARUNDIC ACID

(54) 発明の名称: T R H アナログ及びアルンド酸を組み合わせてなる組成物、並びにアルンド酸の薬学的に許容される塩

【図3B】



AA Group 1 (animal no. 101)
BB Loss of nerve cells
CC -: no
DD Group 2 (animal no. 203)
EE +++: severe

FF Group 3 (animal no. 302)
GG Group 4 (animal no. 403)
HH ++: moderate
II Group 5 (animal no. 503)
JJ +: mild

(57) Abstract: The present invention addresses the problem of providing a composition for preventing and/or treating neurodegenerative diseases and cerebral infarction and a composition for improving learning disorders. Provided is a composition that comprises a combination of a TRH analog with arundic acid.

BA, BB, BG, BH, BN, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CL, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DJ, DK, DM, DO, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, GT, HN, HR, HU, ID, IL, IN, IR, IS, JO, JP, KE, KG, KH, KN, KP, KR, KW, KZ, LA, LC, LK, LR, LS, LU, LY, MA, MD, ME, MG, MK, MN, MW, MX, MY, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PA, PE, PG, PH, PL, PT, QA, RO, RS, RU, RW, SA, 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.

- (84) 指定国(表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LR, LS, MW, MZ, NA, RW, SD, SL, ST, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AL, 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, RS, SE, SI, SK, SM, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, KM, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

- 一 国際調査報告(条約第21条(3))

(57) 要約: 神経変性疾患や脳梗塞を予防、及び／又は治療するための組成物、並びに学習障害を改善するための組成物を提供することを課題とする。TRHアナログ及びアルンド酸を組み合わせてなる組成物を提供する。

明 細 書

発明の名称：

TRHアナログ及びアルンド酸を組み合わせる組成物、並びにアルンド酸の薬学的に許容される塩

技術分野

[0001] 本発明は、TRHアナログ及びアルンド酸を組み合わせる組成物、特に認知症、パーキンソン病、筋萎縮性側索硬化症、進行性核上麻痺、多系統萎縮症、トリプレットリピート病から選択される神経変性疾患又は脳梗塞の予防及び／又は治療のために用いられる組成物、及び学習障害を改善するために用いられる組成物に関する。また、本発明は、アルンド酸の薬学的に許容される塩に関する。

背景技術

[0002] 厚生労働省のホームページによれば、認知症は、生後いったん正常に発達した種々の精神機能が慢性的に減退・消失することで、日常生活・社会生活を営めない状態であるとされている。また、同ホームページによれば、1995年以降認知症の有病者数は年々増加しており、2015年の集計では認知症を有する高齢者人口は約262万人であり、65歳以上の高齢者人口に対する有病率は8.4%とされている。さらに2020年には、65歳以上の高齢者人口に対する有病率は8.9%になると予測されている。

[0003] 認知症の症状としては、中心的な記憶などの認知機能障害（新しい情報を学習したり、以前に学習した情報を思い出したりする能力の障害）に加え、行動異常・精神症状（暴言・暴力、徘徊・行方不明、妄想等）が現れる。

[0004] 近年、アルツハイマー病患者や脳血管性認知症患者に甲状腺刺激ホルモン放出ホルモン（TRH）を投与することにより、覚醒レベル、気分、意味記憶等が改善されることが報告されている。また、TRHのアナログであるTA-0910（タルチレリン）は、TRHよりもさらにその改善効果が高く、酸素欠乏処置によって誘導された健忘状態のラットにTA-0910を投

与することによって、1回受動的回避学習試験における記憶の読み出しを改善することが報告されている。また、TA-0910は、両側の淡蒼球腹側部、無名質、視索前野を含む領域（BF）を破壊したラットに投与することにより、能動的回避学習試験における記憶の読み出しを改善することが報告されている（非特許文献1）。さらに、タルチレリンは、ショック症状の予防・治療に使用されることも知られている（特許文献1）。

[0005] 一方、神経細胞はアストロサイト、シュワン細胞等のグリア細胞によって栄養補給や老廃物の排泄、イオンバランスの保持といった機能を補助されている。グリア細胞は、神経細胞の細胞機能の維持の他、グルタミン酸やγ-アミノ酪酸の代謝能、神経ペプチドやサイトカインの産生能を保持し、脳機能の制御において重要な役割を果たしている。グリア細胞の機能改善剤としては2-プロピルオクタン酸（アルンド酸）が知られており（特許文献2）、2-プロピルオクタン酸をリアクティブアストロサイトに作用させることによりGABA_A受容体の応答能力を回復させることが報告されている（特許文献2）。

先行技術文献

特許文献

[0006] 特許文献1：特開平7-082166号公報

特許文献2：特開平7-316092号公報

非特許文献

[0007] 非特許文献1：Yamamura M, et al., 1991, Japan. J. Pharmacol. Vol. 55, p241-253

発明の概要

発明が解決しようとする課題

[0008] 現在、厚生労働省においても認知症施策推進総合戦略（新オレンジプラン）として、身元不明の認知症高齢者等に関する特設サイトを設ける等、認知症高齢者の保護に取り組んでいる。認知症は、アメリカ精神医学会によるD

SM-IVに基づいて診断されるが、この診断基準を満たす患者はかなり認知症が進んだ段階であり、早期治療にはつながらない点が指摘されている。Mild Cognitive Impairment (MCI) は、アルツハイマー病など認知症の前駆状態である軽度認知障害の1つであり、この段階、あるいはさらに早い段階で治療を開始することが必要であるが、例えばアルツハイマー病の治療薬として使用される抗コリンエステラーゼ阻害薬の塩酸ドネペジルはアルツハイマー病の進行抑制効果は低いといわれている。

[0009] これらの現状に鑑み、本発明は、認知症を含む神経変性疾患や脳梗塞を予防（進行抑制を含む）、及び／又は治療するための組成物を提供することを課題とする。また、認知症を含む神経変性疾患や虚血性脳疾患に付随する学習障害、特に空間認知障害の進行を抑制する、及び／又は改善するための組成物を提供することを課題とする。

さらには、アルンド酸の薬学的に許容される塩、及びその薬学的に許容される溶媒和物を提供することを課題とする。

課題を解決するための手段

[0010] 本発明者は、鋭意研究を重ねたところ、TRHのアナログとアルンド酸との併用投与によりラット四血管閉塞モデルにおけるMorris水迷路試験の成績を改善することを見出した。すなわち、TRHのアナログとアルンド酸との併用投与は、学習障害を改善することを見出した。本発明者らは、アルンド酸の薬学的に許容される塩、及びその薬学的に許容される溶媒和物を取得した。

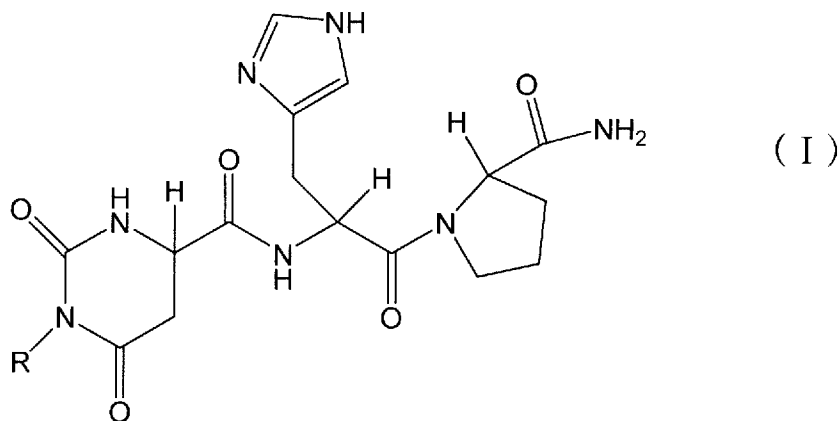
本発明は、当該知見に基づいて完成されたものであり、以下の態様を含む。

[0011] 1. 組成物

1-1. (A) 下記一般式(1)で表される化合物、その薬学的に許容される塩、及びそれらの水和物から選択される少なくとも一種（以下、本明細書において「TRHアナログ」ともいう）、及び

(B) アルンド酸、その薬学的に許容される塩、及びそれらの薬学的に許容される溶媒和物から選択される少なくとも一種を組み合わせてなる組成物：

[化1]



(Rは、水素原子、又は炭素数1～6のアルキル基である。)。

1-2. (A) 成分と (B) 成分とがあらかじめ混合調整された配合剤の形態を有する、1-1に記載の組成物。

1-3. (A) 成分と (B) 成分とを使用時に混合調整して用いる形態を有する、1-1に記載の組成物。なお、当該形態には、少なくとも (A) 成分を含有する製剤と (B) 成分を含有する製剤とを含むキットが含まれる。

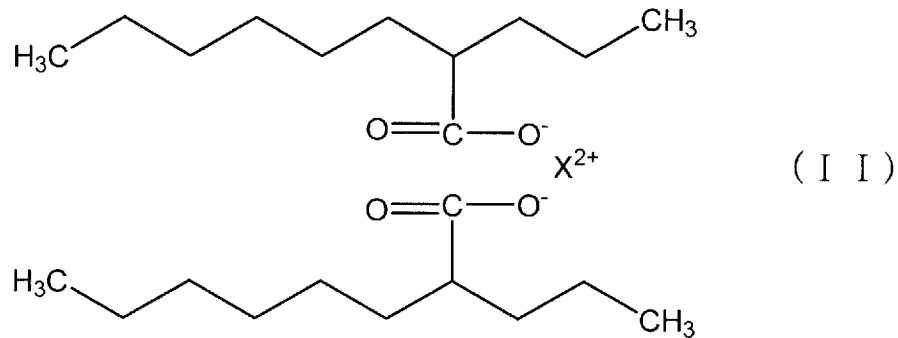
1-4. (A) 成分が、前記一般式 (I) で表される化合物の水和物である、1-1～1-3のいずれか一項に記載の組成物。

1-5. Rがメチル基である、1-1～1-4のいずれか一項に記載の組成物。

1-6. (B) 成分がアルンド酸である、1-1～1-5のいずれか一項に記載の組成物。

1-7. (B) 成分が下記一般式 (II) で表されるアルンド酸塩、又はその薬学的に許容される溶媒和物である、1-1～1-5のいずれか一項に記載の組成物：

[化2]



(X^{2+} は、2価の陽イオンである。)

1-8. X^{2+} が Ca^{2+} 、 Mg^{2+} 、 Fe^{2+} 、 Ba^{2+} 、 $+H_3N-NH_3^+$ 、 $+H_2N=NH_2^+$ 、又は $+HN\equiv NH^+$ である、1-7に記載の組成物。

1-9. 医薬組成物である、1-1～1-8のいずれか一項に記載の組成物。

1-10. 認知症、パーキンソン病、筋萎縮性側索硬化症、進行性核上麻痺、多系統萎縮症、及びトリプレットリピート病から選択される神経変性疾患又は脳梗塞の予防及び／又は治療用組成物である、1-1～1-9.に記載の組成物。

1-11. 食品組成物である、1-1～1-8、及び1-10のいずれか一項に記載の組成物。

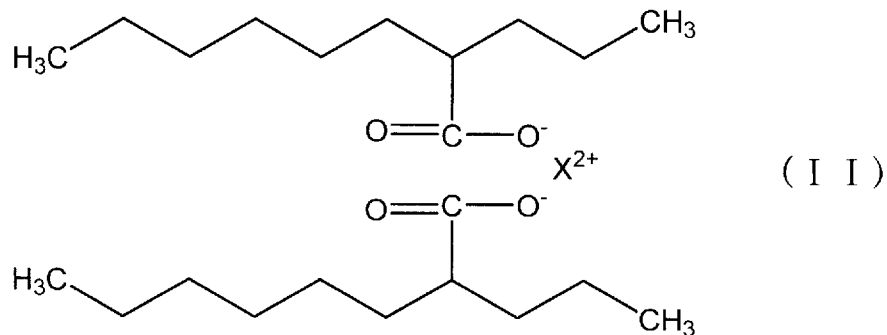
1-12. 学習障害を改善するために用いられる、1-1～1-11のいずれか一項に記載の組成物。

1-13. 前記学習障害が、空間認知障害である、1-12に記載の組成物。

[0012] 11. アルンド酸塩、その製造方法、及びアルンド酸塩の用途

11-1. 下記一般式(11)で表される化合物、又はその溶媒和物：

[化3]



(X^{2+} は、2価の陽イオンである。)。

II-2. X^{2+} が Ca^{2+} 、 Mg^{2+} 、 Fe^{2+} 、 Ba^{2+} 、 $+H_3N-NH_3^+$ 、 $+H_2N=NH_2^+$ 、又は $+HN\equiv NH^+$ である、II-1に記載の化合物、又はその溶媒和物。

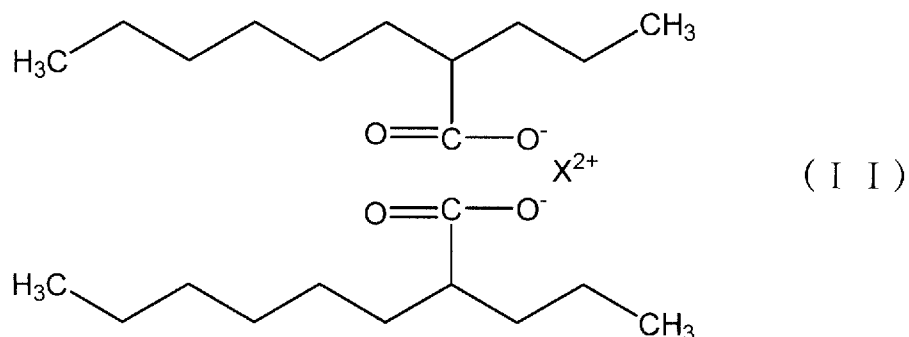
II-3. X^{2+} が Ca^{2+} であり、化合物が結晶構造を有する、II-1に記載の化合

物、又はその溶媒和物。

II-4. 前記結晶が、表1又は2に記載の結晶である、II-2に記載の化合物、又はその溶媒和物。

II-5. 溶媒中で、2価の陽イオンをアルンド酸に作用させる工程を含む、下記一般式 (II) で表される化合物の製造方法：

[化4]



(X^{2+} は、2価の陽イオンである。)。

II-6. X^{2+} が Ca^{2+} 、 Mg^{2+} 、 Fe^{2+} 、 Ba^{2+} 、 $+H_3N-NH_3^+$ 、 $+H_2N=NH_2^+$ 、又は $+HN\equiv NH^+$ である、II-5に記載の化合物の製造方法

。

１１－７．溶媒がメチルtert-ブチルエーテル、アセトニトリル及びジクロロメタンよりなる群から選択される少なくとも一種である、１１－５に記載の製造方法。

１１－８．１１－１～１１－４のいずれか一項に記載の化合物、及びその薬学的に許容される溶媒和物から選択される一種を含む、組成物。

１１－９．組成物が、TRHアナログ、その薬学的に許容される塩、及びそれらの水和物と組み合わせて使用されるものである、１１－８に記載の組成物。

１１－１０．組成物が医薬組成物である、１１－８、又は１１－９に記載の組成物。

１１－１１．アストロサイトの機能を改善するために、又はリアクティブアストロサイトをアストロサイトに変化するために用いられる、１１－８～１１－１０のいずれか一項に記載の組成物。

１１－１２．神経変性疾患、脳脊髄外傷後の神経機能障害、脳腫瘍、感染に伴う脳脊髄疾患、又は多発性硬化症の治療及び／又は予防のために用いられる、１１－８～１１－１０のいずれか一項に記載の組成物。

１１－１３．神経変性疾患が、認知症、筋萎縮性側索硬化症、進行性核上麻痺、又は多系統萎縮症である、１１－１２に記載の組成物。

１１－１４．感染に伴う脳脊髄疾患が、髄膜炎、脳膿瘍、クロイツフェルトーヤコブ病、又はエイズ痴呆である、１１－１２に記載の組成物。

１１－１５．脳腫瘍が、アストロサイトーマである、１１－１２に記載の組成物。

１１－１６．組成物が食品組成物である、１１－８、１１－９及び１１－１１～１４のいずれか一項に記載の組成物。

発明の効果

[0013] TRHアナログとアルンド酸との併用投与は、空間記憶障害を改善することができる。また、TRHアナログとアルンド酸を併用投与する場合、TR

Hアナログ、又はアルンド酸を単独投与する際の用量よりも少ない用量で学習障害を改善することができ、また虚血によって脱落した神経細胞を再生することができる。

図面の簡単な説明

[0014] [図1] Morris 水迷路の平面図と実験室の配置を示す図である。

[図2] 実験スケジュールを示す図である。

[図3A] 1～5群の海馬CA1のHE染色像である。

[図3B] 図3Aの強拡大である。

[図3C] 各ラットにおける左側の海馬CA1のHE染色像である。

[図4A] (R)-アルンド酸のNMRの結果を示す図である。

[図4B] 塩化カルシウム法で合成したアルンド酸カルシウム塩のNMRの結果を示す図である。

[図5] 塩化カルシウム法で合成したアルンド酸カルシウム塩の熱分析の結果を示す図である。

[図6] 合成例4～8で得られた残渣固形成分のXRPD解析の結果を示す。

[図7] 合成例4、6、8の上澄み液から得られた固形成分のXRPD解析の結果を示す。

[図8] 合成例9で得られた固形成分のXRPD解析の結果を示す。

[図9] 合成例10において母液から得られた固形成分の¹H NMRの結果を示す。

[図10] 合成例10において母液から得られた固形成分のXRPD解析の結果を示す。

[図11] 合成例10において母液から得られた固形成分のDSC解析及びTGA解析の結果を示す。

[図12] 合成例10において母液から得られた固形成分の偏光顕微鏡像を示す。

[図13] 合成例11において母液から得られた固形成分の¹H NMRの結果を示す。

[図14] 合成例11において母液から得られた固形成分と浮遊液から得られた

固形成分のXRPD解析の結果を示す。

[図15]合成例11において母液から得られた固形成分のDSC解析及びTGA解析の結果を示す。

[図16]合成例11において母液から得られた固形成分の偏光顕微鏡像を示す。

[図17]合成例12化合物の¹H NMRの結果を示す。

[図18]合成例12化合物のXRPD解析の結果を示す。

[図19]合成例12化合物のDSC解析及びTGA解析の結果を示す。

[図20]合成例12化合物の偏光顕微鏡像を示す。

[図21]合成例12化合物の論理構造式を示す。

[図22]合成例12化合物のHPLC解析結果を示す。

[図23]バッチNo. 05で得られた固形成分のXRPDの解析結果を示す。

[図24]バッチNo. 08、10、11、12で得られた固形成分のXRPDの解析結果を示す。

[図25]バッチNo. 08、10、11、12で得られた固形成分の偏光顕微鏡像及びXRPDの解析結果を示す。

[図26]加熱処理した合成例12化合物の偏光顕微鏡像及びXRPDの解析結果を示す。

[図27]加熱処理した合成例12化合物のXRPDの解析結果を示す。

[図28-1]合成例12化合物のXRPDのスペクトルを示す。

[図28-2]合成例12化合物のXRPDのピークの値を示す。

[図29-1]バッチNo. 05のXRPDのスペクトルを示す。

[図29-2]バッチNo. 05のXRPDのピークの値を示す。

[図30-1]バッチNo. 08のXRPDのスペクトルを示す。

[図30-2]バッチNo. 08のXRPDのピークの値を示す。

[図31-1]バッチNo. 10のXRPDのスペクトルを示す。

[図31-2]バッチNo. 10のXRPDのピークの値を示す。

[図32-1]バッチNo. 11のXRPDのスペクトルを示す。

[図32-2] バッチNo. 11のXRPDのピークの値を示す。

[図33-1] バッチNo. 12のXRPDのスペクトルを示す。

[図33-2] バッチNo. 12のXRPDのピークの値を示す。

発明を実施するための形態

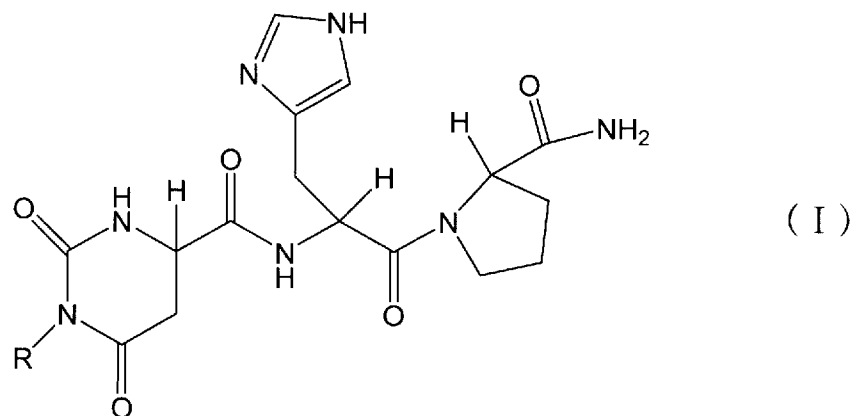
[0015] 1. 組成物

1-1. 組成物の成分及び組み合わせ組成物

本発明の組成物は、(A) TRHアナログ、その薬学的に許容される塩、及びそれらの水和物から選択される少なくとも一種、及び(B) アルンド酸、その薬学的に許容される塩、及びそれらの薬学的に許容される溶媒和物から選択される少なくとも一種を組み合わせる組成物、すなわち組み合わせ組成物である。

[0016] 本発明においてTRHアナログとは、下記一般式(I)で表される化合物をいう：

[化5]



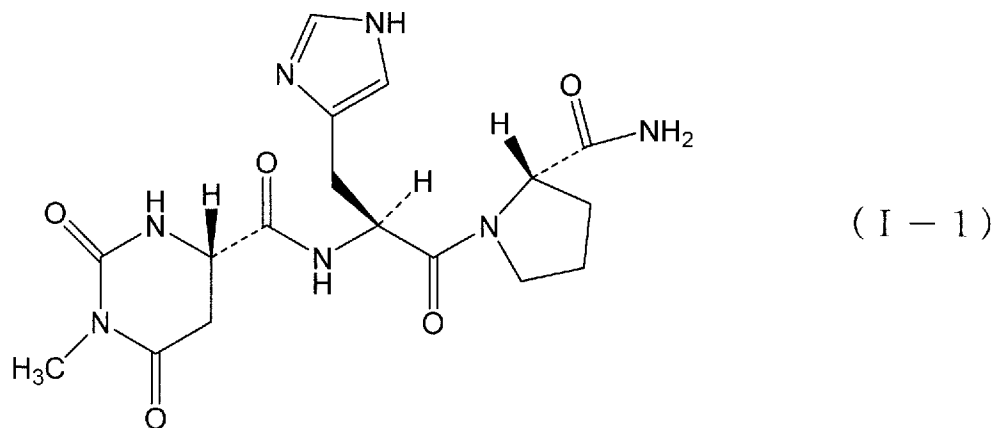
(Rは、水素原子、又は炭素数1～6のアルキル基であり、好ましくは炭素数1～4のアルキル基である。)。

[0017] Rとして好ましくは、水素原子、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、sec-ブチル基、又はtert-ブチル基、であり、より好ましくは水素原子、メチル基、又はエチル基であり、さらに好ましくはメチル基である。

[0018] 上記一般式(I)で表される化合物として最も好ましくは、下記式(1-

1) で表される化合物であり、これはタルチレリン、又はN-[(4S)-1-メチル-2,6-ジオキソヘキサヒドロピリジン-4-カルボニル]-L-ヒスチジル-L-プロリンアミドとも呼ばれる。

[0019] [化6]

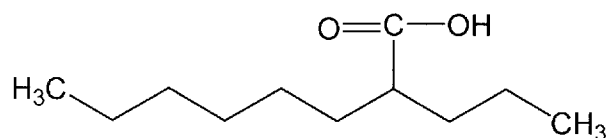


[0020] 上記一般式(1)又は上記式(1-1)で表される化合物の薬学的に許容される塩としては、特に制限されない。当該塩として、例えば、塩酸塩、臭化水素酸塩、硫酸塩、硝酸塩のような無機酸付加塩；及び酢酸塩、酒石酸塩、マレイン酸塩、コハク酸塩、クエン酸塩、メタンスルホン酸塩、リンゴ酸塩、シュウ酸塩、ベンゼンスルホン酸塩等の有機酸付加塩を挙げることができる。これらの塩は、例えば、上記一般式(1)で表される化合物を酸で処理することにより製造することができる。

[0021] 上記一般式(1)又は上記式(1-1)で表される化合物、又はその薬学的に許容される塩と溶媒和物を形成する溶媒は、特に制限されない。当該溶媒として、例えば、水、エタノール、アセトン、酢酸、1-プロパノール、2-プロパノール、酢酸エチル、ジエチルエーテル等を挙げることができる。好ましくは水、又はエタノールであり、より好ましくは水である。

[0022] 本明細書においてアルンド酸とは、下式で表される化合物をいう：

[化7]

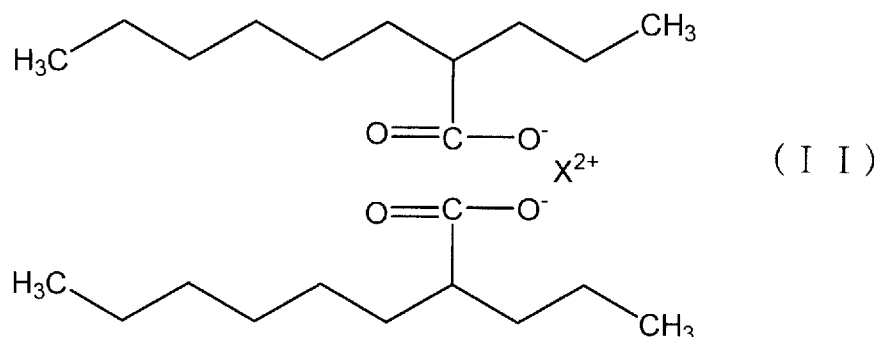


アルンド酸は、R体、S体、及びラセミ体であってもよい。アルンド酸は、IUPAC名で2-プロピルオクタン酸とも呼ばれることがある。

[0023] アルンド酸と溶媒和物を形成する溶媒は、特に制限されない。当該溶媒として、例えば、メタノール、エタノール、アセトン、酢酸エチル、クロロホルム、ジエチルエーテル、アセトニトリルを挙げることができる。好ましくは、エタノール、アセトン、酢酸エチル、ジエチルエーテル、又はこれらの混合物である。

[0024] アルンド酸の薬学的に許容される塩としては、特に制限されない。当該塩としては、例えば、ナトリウム塩、カリウム塩、及び下記一般式(ⅠⅠ)で表される塩を挙げることができる：

[化8]



(X^{2+} は、2価の陽イオンである。)。

[0025] アルンド酸の薬学的に許容される塩として好ましくは、上記一般式(ⅠⅠ)に記載の化合物であり、中でも X^{2+} が、 Ca^{2+} 、 Mg^{2+} 、 Fe^{2+} 、 Ba^{2+} 、 $+H_3N-NH_3^+$ 、 $+H_2N=NH_2^+$ 、又は $+HN\equiv NH^+$ である化合物が好ましく、特に上記一般式(ⅠⅠ)に記載の化合物の中でも X^{2+} が Ca^{2+} である化合物が好ましい。

[0026] アルンド酸の薬学的に許容される塩には、エナンチオマー、アモルファス、及び結晶が含まれる。特に X^{2+} が Ca^{2+} である場合、結晶であることが好ましい。さらに、前記結晶は、下記条件で行った粉末X線回折(XRPD)の代表的なピークが、表1に記載の第1ピーク～第3ピークである結晶1又は2、及び表2に記載の第1ピーク～第4ピークである結晶3～5よりなる群より

選択される少なくとも1つが好ましい。また、結晶3～5については、表2に示される第1ピーク～第7ピークを有するものが好ましい。結晶1としては図28に示すピークを有するもの、結晶2としては図29に示すピークを有するもの、結晶3としては図30に示すピークを有するもの、結晶4としては図31に示すピークを有するもの、及び結晶5としては図32に示すピークを有するものが特に好ましい。ここで本明細書及び図面に記載の 2θ (°)の値は、 $\pm 0.2^\circ$ 程度、好ましくは $\pm 0.1^\circ$ 程度の誤差を含みうる。また、ここで本明細書及び図面に記載の半値全幅 (FWHM) は、 $\pm 0.1^\circ$ 程度、好ましくは $\pm 0.05^\circ$ 程度の誤差を含みうる。

[0027] 〈解析条件〉

- チューブ: Cu: K- Alpha ($\lambda=1.54179\text{\AA}$)
- ジェネレーター: Voltage: 40 kV; Current: 40 mA
- 走査範囲: 3 to 40 deg
- サンプル・回転速度 15 rpm.
- 走査速度: 10 deg./min

[0028] [表1]

		結晶 1	結晶 2
第1ピーク	2θ (°)	5.445	5.328
	高さ (%) *	100	100
	半値全幅 (°)	0.397	0.347
第2ピーク	2θ (°)	5.959	5.86
	高さ (%) *	97.8	91.6
	半値全幅 (°)	0.445	0.347
第3ピーク	2θ (°)	6.352	6.353
	高さ (%) *	71	63.4
	半値全幅 (°)	0.383	0.329

*最も高いピークを 100%とした場合の高さ

[0029]

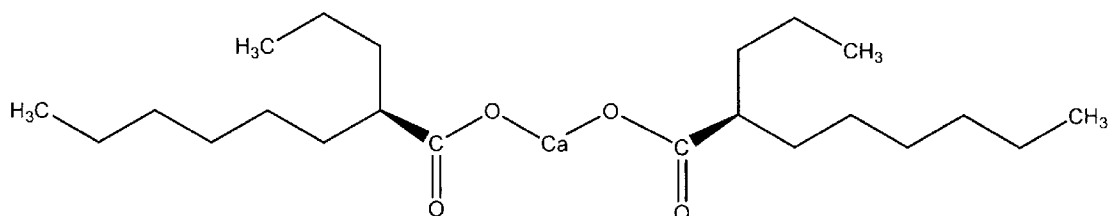
[表2]

		結晶 3	結晶 4	結晶 5
第 1 ピーク	2 θ (°)	5.034	5.054	5.071
	高さ (%) *	100	39.5	100
	半値全幅 (°)	0.133	0.163	0.156
第 2 ピーク	2 θ (°)	5.819	5.327	5.862
	高さ (%) *	77.5	92	78.9
	半値全幅 (°)	0.145	0.293	0.164
第 3 ピーク	2 θ (°)	6.373	5.877	6.416
	高さ (%) *	35.7	100	40.2
	半値全幅 (°)	0.149	0.18	0.186
第 4 ピーク	2 θ (°)	6.592	6.371	6.649
	高さ (%) *	33.8	66	40.8
	半値全幅 (°)	0.115	0.274	0.163
第 5 ピーク	2 θ (°)	7.41	9.628	7.471
	高さ (%) *	7.3	4.9	9.4
	半値全幅 (°)	0.343	0.097	0.241
第 6 ピーク	2 θ (°)	9.173	10.727	9.216
	高さ (%) *	5.3	5.2	7.6
	半値全幅 (°)	0.251	0.373	0.135
第 7 ピーク	2 θ (°)	19.127	29.391	19.167
	高さ (%) *	6.2	4.2	8.9
	半値全幅 (°)	0.129	0.187	0.348

*最も高いピークを 100%とした場合の高さ

アルンド酸カルシウム塩として好ましくは、式：

[化9]



で表される化合物である。

[0030] アルンド酸の薬学的に許容される塩は、特許文献 2 に記載の方法、又は後述するアルンド酸塩の合成法にしたがって製造することができる。

[0031] アルンド酸の薬学的に許容される塩と溶媒和物を形成する溶媒は、特に制

限されない。当該溶媒として、例えば、水、エタノール、アセトン、酢酸、1-プロパノール、2-プロパノール、酢酸エチル、ジエチルエーテル等を挙げることができる。好ましくは水、エタノール、又はこれらの混合物であり、より好ましくは水である。

[0032] ここで「組み合わせてなる」とは、本発明が対象とする組成物が、

(i) (A) 成分と (B) 成分とが同一製剤中に混合調整された態様で含まれている状態（配合剤）である場合、

(i i) (A) 成分単体若しくは (A) 成分を含有する製剤と、(B) 成分単体若しくは (B) 成分を含有する製剤とが、おのこの別個の製剤として包装されており、両者が組み合わせ物（キット）として販売され、使用時に組み合わせて使用される場合、

(i i i) (A) 成分単体若しくは (A) 成分を含有する製剤と、(B) 成分単体若しくは (B) 成分を含有する製剤とがおのこの個別の製剤であり、これらが組み合わせて一つの包装物として販売され、使用時に組み合わせて使用される場合、又は

(i v) (A) 成分単体若しくは (A) 成分を含有する製剤と、(B) 成分単体若しくは (B) 成分を含有する製剤とが、おのこの別個の製剤として包装されており、また両者は別個の流通経路で市場に存在し、使用時に組み合わせて使用される場合

を包含する意味で用いられる。

[0033] すなわち、本発明において「組み合わせてなる組成物」とは、投与対象者に対する (A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤の投与が、(B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤の投与と、異時、同時又は並行して行われる態様であればよく、販売を含む流通段階における (A) 成分単体、及び (B) 成分の形態を特に問うものではない。なお、上記態様には、投与対象者に対する (A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤の投与を、(B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤の投与よりも先に行う態様、並びに投与対象者に対する (A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する

製剤の投与を、(B)成分単体、又は(B)成分を含有する製剤の投与よりも後に行う態様が含まれる。

[0034] また、ここで「(A)成分を含有する製剤」とは(A)成分に他の成分を組み合わせた製剤を意味し、また「(B)成分を含有する製剤」とは(B)成分に他の成分を組み合わせた製剤を意味し、それぞれ(A)成分単体からなる製剤、及び(B)成分単体からなる製剤と区別される。なお、他の成分としては、後述する製剤用の担体又は添加剤が含まれる。

[0035] ヒト以外の動物の場合、(A)成分の1日当たりの最大投与量は、(A)成分に換算して、30mg/kg、好ましくは10mg/kg、より好ましくは3mg/kgである。(A)成分の1日当たりの最少投与量は、0.1mg/kg、好ましくは0.5mg/kg、より好ましくは1mg/kgである。(A)成分の1日当たりの投与量の範囲は上記最大投与量及び最少投与量の値から適宜設定することができる。

ヒトの場合、(A)成分の1日当たりの最大投与量は、(A)成分に換算して、135mg/ヒト、好ましくは100mg/ヒト、より好ましくは50mg/ヒト、さらに好ましくは40mg/ヒト、さらにより好ましくは10mg/ヒトである。(A)成分の1日当たりの最少投与量は、0.5mg/ヒト、好ましくは1mg/ヒト、より好ましくは2.5mg/ヒト、さらに好ましくは5mg/ヒトである。(A)成分の1日当たりの投与量の範囲は上記最大投与量及び最少投与量の値から適宜設定することができる。

[0036] 当該(A)成分の投与は、上記投与量で1日に1回行ってもよく、必要に応じて、上記投与量を1日に2、3、4、又は5回に分けて、好ましくは、2、又は3回に分けて投与してもよい。

[0037] (A)成分の投与期間は、疾患の予防又は治療に必要な期間投与することができる。投与期間は、例えば1、4、10、20、30、又は50週間以上であり、より好ましい投与期間をこの中から適宜設定することができる。投与は、毎日、1日おき、2日おきに行うことができるが、好ましくは毎日である。また、5～7日に1日程度休薬してもよい。

[0038] ヒト以外の動物の場合、(B)成分の1日当たりの最大投与量は、(B)成分に換算して、500mg/kg、好ましくは300mg/kg、より好ましくは100mg/kgである。(B)成分の1日当たりの最少投与量は、3mg/kg、好ましくは10mg/kg、より好ましくは30mg/kgである。(B)成分の1日当たりの投与量の範囲は上記最大投与量及び最少投与量の値から適宜設定することができる。

[0039] ヒトの場合、(B)成分の1日当たりの最大投与量は、(B)成分に換算して、2500mg/ヒト、好ましくは1000mg/ヒト、より好ましくは500mg/ヒト、さらに好ましくは100mg/ヒトである。(B)成分の1日当たりの最少投与量は、3mg/ヒト、好ましくは10mg/ヒト、より好ましくは30mg/ヒトである。(B)成分の1日当たりの投与量の範囲は上記最大投与量及び最少投与量の値から適宜設定することができる。

[0040] また、(A)成分の投与量1重量部に対する(B)成分の投与量の割合は、0.1～500重量部であり、好ましくは1～100重量部であり、より好ましくは3～50重量部であり、さらに好ましくは、10～30重量部である。

[0041] 当該(B)成分の投与は、上記投与量で1日に1回行ってもよく、必要に応じて、上記投与量を1日に2、3、4、又は5回に分けて、好ましくは、2、又は3回に分けて投与してもよい。

[0042] (B)成分の投与期間は、例えば1、4、10、20、30、又は50週間以上であり、より好ましい投与期間をこの中から適宜設定することができる。投与は、毎日、1日おき、2日おきに行うことができるが、好ましくは毎日である。また、5～7日に1日程度休薬してもよい。(B)成分の投与は、(A)成分の投与と同様に行うこともできる。

[0043] (A)成分及び(B)成分は、それぞれ単体で、又は(A)成分及び(B)成分を配合した配合剤として、あるいは(A)成分及び(B)成分を他の成分を組み合わせた製剤((A)成分を含有する製剤、(B)成分を含有す

る製剤)として、経口投与、筋肉注射、皮下注射、及び／又は血管内投与等により投与することができる。

[0044] (A)成分及び(B)成分の配合剤、(A)成分及び／又は(B)成分を含有する製剤は、必要に応じて(A)成分及び／又は(B)成分と適当な製剤用の担体又は添加剤を組み合わせることで調製することができる。当該製剤の調製に用いられる担体や添加剤としては、製剤の剤形に応じて通常の薬剤に汎用される各種のもの、例えば賦形剤、結合剤、崩壊剤、滑沢剤、着色剤、矯味剤、矯臭剤、界面活性剤等を例示できる。

[0045] 上記配合剤又は製剤が経口投与されるもの(舌下に投与されるものを含む)である場合の剤形は、特に制限されないが、錠剤、散剤、顆粒剤、カプセル剤(硬質カプセル剤及び軟質カプセル剤を含む)、液剤、丸剤、懸濁剤、ゼリー製剤、及び乳剤等を例示できる。また上記配合剤又は製剤が、非経口投与されるものである場合には、注射剤、点滴剤、坐剤、点鼻剤、及び経肺投与剤等を例示できる。

[0046] 上記配合剤又は製剤が、錠剤、散剤、顆粒剤、丸剤、カプセル剤等の経口用固形製剤である場合の調製に際しては、担体として例えば乳糖、白糖、塩化ナトリウム、ブドウ糖、尿素、デンプン、炭酸カルシウム、カオリン、結晶セルロース、ケイ酸、メチルセルロース、グリセリン、アルギン酸ナトリウム、アラビアゴム等の賦形剤；単シロップ、ブドウ糖液、デンプン液、ゼラチン溶液、ポリビニルアルコール、ポリビニルエーテル、ポリビニルピロリドン、カルボキシメチルセルロース、セラック、メチルセルロース、エチルセルロース、水、エタノール、リン酸カリウム等の結合剤；乾燥デンプン、アルギン酸ナトリウム、カンテン末、ラミナラン末、炭酸水素ナトリウム、炭酸カルシウム、ポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エステル類、ラウリル硫酸ナトリウム、ステアリン酸モノグリセリド、デンプン、乳糖等の崩壊剤；白糖、ステアリン酸、カカオバター、水素添加油等の崩壊抑制剤；ラウリル硫酸ナトリウム等の吸収促進剤；グリセリン、デンプン等の保湿剤；デンプン、乳糖、カオリン、ベントナイト、コロイド状ケイ酸等の吸着剤；

精製タルク、ステアリン酸塩、ホウ酸末、ポリエチレングリコール等の滑沢剤等を使用できる。

[0047] ここで錠剤には、内服錠（裸錠、糖衣錠、ゼラチン被包錠、腸溶被錠、フィルムコーティング錠、二重錠、多層錠など）、チュアブル錠（口腔内で咀嚼しながら摂取するものを含む）、口中錠（トローチ等のように口腔内で溶解させたなら摂取するものを含む）、舌下錠、及びバッカル錠が含まれる。

[0048] 上記配合剤又は製剤が、丸剤の経口用固形製剤である場合の調製に際しては、担体として、例えばブドウ糖、乳糖、デンプン、カカオ脂、硬化植物油、カオリン、タルク等の賦形剤；アラビアゴム末、トラガント末、ゼラチン等の結合剤；ラミナラン、カンテン等の崩壊剤等を使用できる。

[0049] 上記配合剤又は製剤が、カプセル剤の経口用固形製剤である場合の調製に際しては、カプセル剤は有効成分を上記で例示した各種の担体と混合し、硬質カプセル、又は軟質カプセル等に充填して調製される。

[0050] 上記配合剤又は製剤が液剤の場合には、液状を有していればよく、水性又は油性の懸濁液、溶液、シロップ、エリキシル剤、ドリンク剤であってもよい。液剤は通常の添加剤を用いて常法に従い、調製される。また液剤を充填する容器は、密閉できるものであれば制限されず、ガラス容器、アルミ製容器、及びプラスチック製容器であってもよい。

[0051] 上記配合剤又は製剤が注射剤の場合の調製に際しては、担体として例えば水、エチルアルコール、マクロゴール、プロピレングリコール、エトキシ化イソステアリルアルコール、ポリオキシ化イソステアリルアルコール、ポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エステル類等の希釈剤；クエン酸ナトリウム、酢酸ナトリウム、リン酸ナトリウム等のpH調整剤；リン酸二カリウム、リン酸三ナトリウム、リン酸水素ナトリウム、クエン酸ナトリウム等の緩衝剤；ピロ亜硫酸ナトリウム、EDTA、チオグリコール酸、チオ乳酸等の安定化剤；凍結乾燥した際の成形剤として例えばマンニトール、イノシトール、マルトース、シュクロース、ラクトース等の糖類を使用できる。なお、この場合等張性の溶液を調整するに十分な量のブドウ糖或いはグリセリンを

医薬製剤中に含有せしめてもよく、また通常の溶解補助剤、無痛化剤、局所麻酔剤等を添加しても良い。これらの担体を添加して、常法により皮下、筋肉内、静脈内用注射剤を製造することができる。

[0052] 上記配合剤又は製剤が点滴剤の場合には、投与化合物を生理食塩水、リンゲル液等を基本とした等張電解質輸液製剤に溶解して調製することができる。

[0053] (A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤と、(B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤とが、おのおの別個の製剤として包装されており、使用時に組み合わせて用いられる場合には（前述する「組み合わせてなる」(i i) 及び (i v) の態様）、(A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤を、(B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤の投与に先立って、又は並行して投与することができる。また別の態様として、(B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤を、(A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤の投与に先立って、又は並行して投与することができる。また勿論、両者を同時に投与することもできる。

[0054] (B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤の投与に先立って、(A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤を投与する場合には、(B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤の投与開始の直前～3 日前に (A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤の投与を開始することができる。好ましくは、直前～2 日前、より好ましくは直前～24 時間前、さらに好ましくは直前～12 時間前、最も好ましくは直前～3 時間前に開始することができる。

[0055] (A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤の投与開始に先立って、(B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤を投与する場合には、(A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤の投与開始の直前～3 日前、好ましくは直前～2 日前、より好ましくは直前～24 時間前、さらに好ましくは直前～12 時間前、最も好ましくは直前～3 時間前に開始することができる。

[0056] (A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤の投与期間、並びに (B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤の投与期間は、上述の通りである。

[0057] また、(A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤を、(B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤の投与と並行して投与する場合には、上述のように、(a) (A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤の投与と、(B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤の投与を同時に開始する態様、(b) (A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤の投与を、(B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤の投与に先だって開始する態様、(c) (B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤の投与を、(A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤の投与に先だって開始する態様が含まれる。好ましくは、(a) (A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤と、(B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤の投与を同時に開始することが好ましい。なお「並行投与」とは、投与時が同時か否かにかかわらず、異なる製剤に由来する (A) 成分と (B) 成分が生体内で共存する状態を形成することを意味する。例えば、(A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤投与後に (B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤を投与する場合、(B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤の投与によって、(B) 成分が先に生体内に存在している (A) 成分と共存状態を形成する場合には、(A) 成分単体、又は (A) 成分を含有する製剤と (B) 成分単体、又は (B) 成分を含有する製剤とが並行して投与されるということが出来る。

[0058] (A) 成分と (B) 成分の両方を同一製剤中に含有した配合剤は、(A) 成分及び (B) 成分の両方を含有していればよく、さらには上述の製剤用担体又は添加剤と組み合わせて調製することができる。

[0059] (A) 成分と (B) 成分の配合割合は、特に限定されない。例えば、(A) 成分の投与量 1 重量部に対する (B) 成分の投与量の割合は、1 ~ 1000 重量部であり、当該割合の下限值として、好ましくは、3、10、又は 3

0重量部である。当該割合の上限値として好ましくは、100、300、又は1000重量部である。

[0060] 調製された配合剤は、その剤形に合わせて、上記（A）成分及び（B）成分の1日当たりの投与量の範囲となるように1日に1回投与してもよく、必要に応じて、上記投与量の範囲となるように1日に2、3、4、又は5回に分けて、好ましくは、2、又は3回に分けて投与してもよい。

[0061] 1-2. 医薬組成物

上記1-1.に記載の組み合わせ組成物は、医薬組成物として使用することができる。本態様の医薬組成物は、認知症、パーキンソン病、筋萎縮性側索硬化症、進行性核上麻痺、多系統萎縮症、トリプレットリピート病等の神経変性疾患又は脳梗塞の予防及び／又は治療のために使用することができる。

[0062] 本態様において、「予防」には、症状の発症を抑制、及び／又は遅延させることを含む。また「治療」には、発症している症状を軽減、及び／又は消失させることを含む。

[0063] 本態様において、「認知症」には、アルツハイマー病、脳血管性認知症、ピック病など前頭側頭型、レビー小体型認知症、及び感染症（スピロヘータ、HIVウイルス、プリオンなど）による認知症が含まれる。また、MCI等の軽度認知障害も含まれる。認知症として好ましくは、軽度認知障害、アルツハイマー病、脳血管性認知症である。

[0064] 本態様において、「多系統萎縮症」には、線条体黒質変性症、オリブ橋小脳萎縮症、シャイ・ドレーガー症候群等が含まれる。好ましくは、オリブ橋小脳萎縮症である。

本態様において、「トリプレットリピート病」には、ハンチントン舞踏病、フリードライッヒ運動失調症、脊髄小脳変性症1型等が含まれる。

[0065] 本態様において、「脳梗塞」は、脳組織の虚血によって神経細胞及び／又はグリア細胞が死滅した状態、又は死滅しうる状態をいう。また、本態様の「脳梗塞」には、亜急性期から慢性期の脳梗塞、及び遷延性脳梗塞が含まれ

るものとする。本態様の「脳梗塞」として好ましくは、亜急性期から慢性期の脳梗塞、及び遷延性脳梗塞である。

[0066] さらに、本態様の医薬組成物は、学習障害を改善するために使用することができる。「学習障害」とは、新しい記憶のインプット、及び／又はインプットされた記憶の読み出し（想起）が正常になされないことをいう。本態様において「学習障害」として、好ましくは空間認知障害、記憶障害非言語性学習障害であり、より好ましくは「空間認知障害」である。

[0067] 本態様の医薬組成物の投与量、投与方法、及び製剤形態は上記 1-1. の説明に準ずる。

[0068] 1-3. 食品組成物

上記 1-1. に記載の組み合わせ組成物は、食品組成物として使用することができる。本態様の食品組成物の投与量、投与方法は上記 1-1. の説明に準ずる。また、本態様の食品組成物の剤形は、上記 1-1. に記載の経口投与される配合剤又は製剤の説明に準ずる。さらに、「投与量」及び「投与方法」なる表現は、「摂取量」及び「摂取方法」と、それぞれ読み替えることができる。

[0069] 本態様の食品組成物には、一般食品、保健機能食品（機能性表示食品、栄養機能食品、特定保健用食品）が含まれる。保健機能食品の定義及び分類は、日本の健康増進法、及び食品衛生法に定めるところによる。

[0070] また、本態様の食品組成物は、上記 1-3. に記載の医薬組成物と同様の用途で使用できる。なお、各国の国内法において、飲食品組成物に疾患との関係を表示することが禁じられている場合には、上記疾患との関係を国内法に抵触しない表示形式に変更することができる。例えば、脳の若さを保つ、脳の健康を保つ、物忘れを防ぐ、記憶力を回復する、記憶力の低下を防ぐ、大人（特に高齢者）の迷子を防ぐ等の表現を食品組成物の用途の表示として使用することができる。

[0071] 1-4. アルンド酸、その薬学的に許容される塩、及びそれらの薬学的に許容される溶媒和物

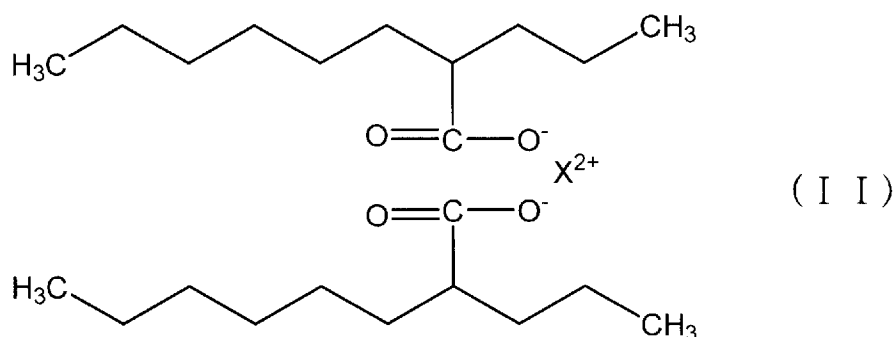
さらに本発明には、アルンド酸、その薬学的に許容される塩、及びそれらの薬学的に許容される溶媒和物から選択される少なくとも一種を含む組成物であって、当該組成物が、T R Hアナログ、その薬学的に許容される塩、及びそれらの水和物から選択される少なくとも一種と組み合わせて使用される組成物が含まれる。上記 1-1 ~ 1-3 の組み合わせ組成物にかかる説明、組み合わせ組成物の用途は、本項の組成物に全て援用される。

[0072] 11. アルンド酸塩、その製造方法、及びアルンド酸塩の用途

11-1. アルンド酸塩

本態様におけるアルンド酸塩は、下記一般式 (11) で表される塩を挙げることができる：

[化10]



(X^{2+} は、2価の陽イオンである。) 。

[0073] アルンド酸の薬学的に許容される塩として好ましくは、上記一般式 (11) に記載の化合物であり、中でも X^{2+} が、 Ca^{2+} 、 Mg^{2+} 、 Fe^{2+} 、 Ba^{2+} 、 $+H_3N-NH_3^+$ 、 $+H_2N=NH_2^+$ 、又は $+HN\equiv NH^+$ である化合物が好ましく、特に上記一般式 (11) に記載の化合物の中でも X^{2+} が Ca^{2+} である化合物が好ましい。

[0074] アルンド酸の薬学的に許容される塩には、エナンチオマー、アモルファス、及び結晶が含まれる。特に X^{2+} が Ca^{2+} である場合、結晶であることが好ましい。さらに、前記結晶は、上記 1-1 で述べた結晶が好ましい。

[0075] アルンド酸の薬学的に許容される塩と溶媒和物を形成する溶媒は、特に制限されない。当該溶媒として、例えば、水、エタノール、アセトン、酢酸、

1-プロパノール、2-プロパノール、酢酸エチル、ジエチルエーテル等を挙げることができる。好ましくは水、エタノール、又はこれらの混合物であり、より好ましくは水である。

[0076] 1-1-2. 一般式 (11) で表される塩の合成方法

一般式 (11) で表される塩の合成方法は、当該塩を合成できる限り制限されない。

例えば、上記 1-1. に記載のアルンド酸に 2 価の陽イオンを作用させることにより合成することができる。

[0077] 具体的には、上記 1-1. に記載のアルンド酸を 0.1～1.5 N 程度の水酸化ナトリウム水溶液に溶解した後、0.5～2 M 程度の塩化カルシウムと混合し、固体を形成させる。固体から溶媒成分を除去し、必要に応じて洗浄と乾燥を行い、アルンド酸塩を得ることができる。

[0078] また、別の態様として、アルンド酸を低級アルコール（メタノールやエタノールなど）に溶解し、この溶液に炭酸カルシウムを当量加える。析出したカルシウム塩をろ過分取し、アルコールで洗浄する。析出したカルシウム塩を精製水に再溶解させ、精製水を蒸発させた後、アルコールで洗浄し、再結晶を得ることができる。本明細書において、当量 (e. q.) は、アルンド酸カルボキシル基 1 mol をちょうど中和することができる塩基量 (mol) を示す。

[0079] さらに、別の態様として、上記 1-1. に記載のアルンド酸を 0.1～1.5 N 程度の水酸化ナトリウム水溶液に溶解した後、アンモニア水と混合する。溶媒成分を除去して固体成分を得て、必要に応じて固体成分を洗浄と乾燥を行い、アルンド酸塩を得ることができる。

[0080] 別の態様として、例えばメチルtert-ブチルエーテル、アセトニトリル、ジクロロメタン等の溶媒の中で、好ましくは、メチルtert-ブチルエーテルの中で、上記 1-1. に記載のアルンド酸を 0.4～0.6 当量程度の水酸化カルシウムと混合する。前記混合液を、例えば 40℃～60℃程度まで昇温し、昇温した温度で 12 時間から 24 時間程度維持し、その後室温（18℃から 32℃程度）にまで降温し、降温した温度で 0.5～2 時間程度維持する

。維持後、前記混合液は懸濁液となるため、遠心により固形成分のカルシウム塩を得ることができる。また、遠心後の上澄み液については乾燥させることにより固形成分としてカルシウム塩を得ることができる。本方法によって合成されるカルシウム塩は、上記Ⅰ－１．に記載の結晶１となる。

[0081] 前記方法により合成されたアルンド酸塩は、さらに再結晶化させることができる。再結晶化は、蒸発法又はスラリー法で行うことができるが、好ましくはスラリー法である。アルンド酸塩をアセトニトリル、水等に室温（１８℃から３２℃程度）で懸濁し、０．５時間～１時間程度攪拌する。その後溶媒がアセトニトリルである場合には、室温（１８℃から３２℃程度）、好ましくは２３℃～２８℃程度で１６時間から２４時間程度溶媒を蒸発させる。また、溶媒が水である場合には、２０℃～５５℃程度で１６時間から７２時間程度水を蒸発させる。アセトニトリルを溶媒とした場合には、上記Ⅰ－１．に記載の結晶２となる。溶媒として水を用い、２０℃～４０℃で蒸発を行った場合には、記Ⅰ－１．に記載の結晶４又は５となる。溶媒として水を用い、４５℃～５５℃で蒸発を行った場合には、記Ⅰ－１．に記載の結晶３となる。

[0082] Ⅰ－３．一般式（Ⅰ）で表される塩、又はその薬学的に許容される溶媒和物を含む組成物

本態様は、上記Ⅰ－１．に記載の一般式（Ⅰ）で表される塩、又はその薬学的に許容される溶媒和物を含む組成物である。また、本態様には、上記Ⅰ－１．に記載の一般式（Ⅰ）で表される塩、又はその薬学的に許容される溶媒和物を含む組成物であって、当該組成物が、ＴＲＨアナログ、その薬学的に許容される塩、及びそれらの水和物から選択される少なくとも一種と組み合わせて使用される組成物が含まれる。

本態様の組成物の投与量、投与方法、及び製剤形態等は、上記Ⅰ－１．に記載の（Ｂ）成分に関する説明に準ずる。また、上記Ⅰ－１．に記載の一般式（Ⅰ）で表される塩、又はその薬学的に許容される溶媒和物を含む組成物と、ＴＲＨアナログ、その薬学的に許容される塩、及びそれらの水和物

から選択される少なくとも一種の組み合わせについては、上記 1-1. に記載の組み合わせ組成物の説明をここに援用する。

[0083] 1-4. 医薬組成物

上記 1-3. に記載の組成物は、医薬組成物として使用することができる。当該医薬組成物は、例えば特許文献 2 に記載の用途、それ以外の脳神経系疾患の治療及び／又は予防のために使用することができる。

[0084] 具体的には、本態様の医薬組成物は、アストロサイトの機能を改善するために、又はリアクティブアストロサイトをアストロサイトに変化するために使用することができる。

[0085] また、本態様の医薬組成物は、神経変性疾患、脳脊髄外傷後の神経機能障害、脳腫瘍、感染に伴う脳脊髄疾患、又は多発性硬化症の治療及び／又は予防のために用いられる。ここで本態様における「神経変性疾患」は、上記 1-2. の説明に準ずる。好ましくは、認知症、パーキンソン病、筋萎縮性側索硬化症、進行性核上麻痺、又は多系統萎縮症である。本態様において「脳腫瘍」とは、グリア細胞に由来するグリオーマであり、好ましくはアストロサイトーマである。本態様において「感染に伴う脳脊髄疾患」とは、微生物の感染に伴って発症する疾患である限り制限されない。好ましくは、髄膜炎、脳膿瘍、クロイツフェルトーヤコブ病、又はエイズ（AIDS）に伴う脳脊髄疾患である。

本態様における「予防」及び「治療」は、上記 1-2. の説明に準ずる。

[0086] 本態様の医薬組成物の投与量、投与方法、及び製剤形態等は上記 1-1. に記載の（B）成分に関する説明に準ずる。

[0087] 1-5. 食品組成物

上記 1-2. に記載の組成物は、食品組成物として使用することができる。本態様の食品組成物の投与量、投与方法は上記 1-1. に記載の（B）成分に関する説明に準ずる。また、本態様の食品組成物の剤形は、上記 1-1. に記載の経口投与される（B）成分の製剤の説明に準ずる。さらに、「投与量」及び「投与方法」なる表現は、「摂取量」及び「摂取方法」と、そ

れぞれ読み替えることができる。

[0088] 本態様の食品組成物には、一般食品、保健機能食品（機能性表示食品、栄養機能食品、特定保健用食品）が含まれる。保健機能食品の定義及び分類は、日本の健康増進法、及び食品衛生法に定めるところによる。

[0089] また、本態様の食品組成物は、上記 1-4. に記載の医薬組成物と同様の用途で使用できる。なお、各国の国内法において、飲食品組成物に疾患との関係を表示することが禁じられている場合には、上記疾患との関係を国内法に抵触しない表示形式に変更することができる。例えば、日常生活動作をスムーズにさせる、物忘れを少なくする、言葉を容易に発声させる、大人（特に高齢者）の迷子の回数を減らす等の表現を食品組成物の用途の表示として使用することができる。

実施例

[0090] 以下、本発明を、実施例により更に具体的に説明するが、本発明はこれらにより限定されるものではない。

[0091] 1. 実施例 1

1. 実験方法

1) 使用動物

実験には 7 週齢（体重 200～240g）の雄性 Crl: Wistar 系ラットを 1 週間以上の順化期間において実験に使用した。ラットは実験期間中、室温 23±1℃、湿度 55±5%、12 時間照明（6:30～18:30）の飼育室において餌（オリエンタル酵母、CRF-1）および水の自由摂取下で飼育した。

[0092] 2) 使用薬物

本試験に用いたアストロサイト機能改善剤であるアルンド酸（(R)-(-)-2-プロピルオクタン酸：Lot No. CS04818-503、M.W. 186.29、比重 0.908）はケミカルソフト社において合成されたものを使用した。運動機能改善剤であるタルチレリン水和物（以下、タルチレリン、M.W. 463.47：N-[（4S）-1-メチル-2,6-ジオキソヘキサヒドロピリミジン-4-カルボニル]-L-ヒスチジル-L-プロリンアミド（Lot No. N16P））は Matrix Scient

ific社より購入したものを使用した。アルンド酸は投与用量30 mg/kg/5 mLの場合、アルンド酸300mg (306 μ L) に1N NaOHを1.61mL加え溶解し、水又は0.5 % CMC (カルボキシメチルセルロース) を48.084mL加え全量を50 mLとした。実験では、10倍濃度のアルンド酸溶液を作って、用時調製した。タルチレリンは投与用量3 mg/kgあるいは10mg/kgの場合、いずれも5 mL/kgの容量で蒸留水に溶解した。被験薬は四血管閉塞モデル作製の1週間後より、28日間 (土日祝日を含む) 経口投与した。

[0093] 3) 実験群

一群4～6匹として、5群を設けた。内訳は下記の通りである。1群は四血管閉塞の処置を行わなかった群であり、2～5群は四血管閉塞の処置を行った群である。

1群: Sham対照 (蒸留水2 mL/kg/day) 群

2群: 対照 (蒸留水5 mL/kg/day) 群

3群: アルンド酸 (30 mg/kg/day) 投与群

4群: タルチレリン (10 mg/kg/day) 投与群

5群: アルンド酸 (10 mg/kg/day) 、及びタルチレリン (3 mg/kg/day) 併用群

[0094] 2. 四血管閉塞モデル(four vessel occlusion model) の作製法

1) 椎骨動脈焼灼手術

Pulsinelli & Brierleyの方法 (Pulsinelli, W.A. and Brierley, J.B.: Stroke 10, 267, 1979) にほぼ準じた。すなわち、ネンラボナ (登録商標) ブタール (登録商標) による麻酔下で、脳定位固定装置にラットを腹臥位に固定し、背側頸部の皮膚および筋肉層を切開して、第一頸椎を露出した。第一頸椎の両端にあるalar foramina部位に双極性凝固器 (瑞穂医科工業、MICROID) のピンセットの先端を刺入して脳底部へ上行している椎骨動脈を両側性に電気焼灼切断し、その後皮膚を縫合した。続いて、ラットを実験用手術台に背臥位に固定し直し腹側頸部の皮膚を切開して、両側総頸動脈を周囲の組織から分離し絹糸を輪状にかけた後、皮膚を縫合した。手術終了後、ラットはケ

ージへ戻して観察し、行動上異常が認められないことを確認した。

[0095] 2) 総頸動脈閉塞ならびに血流再開後の一般症状観察

上記方法によって椎骨動脈を焼灼した24時間後、翌日総頸動脈結紮前の固定の為に、イソフルラン吸入麻酔下でラットを背位に固定し、腹側頸部の皮膚を再び開き、両側総頸動脈を露出した。まず右側の総頸動脈を動脈クレンメあるいはモスキート止血鉗子（いずれもシリコンチューブをかぶせて血管壁への刺激を可及的に少なくした）により閉塞し、約60秒後に左側を同様に閉塞する。両側総頸動脈閉塞中、即ち脳虚血中ラットは立ち直り反射（RR）が消失しており、背位固定の必要はないと思われるが、四肢の歩行様運動あるいは横転など突発的な動きが認められ、その事が鉗子をして血管を過度に引っ張り出させることになるために、脳虚血中は背位に固定したままにした。10分間の脳虚血後、鉗子を除去した。血流再開を直視下で確認した後、速やかに背位固定から自由にし、観察箱に静置し、実験には虚血が完成し正向反射が消失した動物で、行動が正常な動物4～6匹を1群として用いた。

[0096] 3. Morris水迷路試験(Morris Water Maze Test)の実験装置および実験配置

Morris水迷路試験では水を張った円形プール（直径168 cm、深さ40 cm）とラットが回避できるためのプラットホーム（直径10 cm、高さ30 cm）を用いた。Zone 3にはプールの中央から40 cm、周囲から23 cmのところに直径10 cm、高さが30 cmの透明プラスチック製の逃避用のプラットホームを1箇所セットした。実験時の水迷路の水温は23 °C（±1.5 °C）とした。四血管閉塞術後1週間目の群分け時と被験薬最終回投与翌日のHidden testではプラットホームから1 cm の高さ（水深31 cm）まで水を溜め、被験薬最終回投与3日後のTransfer testでは、プラットホームを取り除き、水深31 cmの高さまで水を溜めた。また、ラットが周囲の様々な空間的配置を記憶できるよう、壁にポスターや写真などの手がかりになるものを配置し、これらの手がかりの場所は実験中、常に一定とした（図1：Morris水迷路の平面図と実験室の配置）。

[0097] 図1において、Zone 1～Zone 4は円形プールの4分割領域を示している。

また、E、W、S、N は東西南北の方向を示す。実験者1 人はSの位置で観察した。

水迷路上中央にCCD カメラを設置し、CCDカメラに接続したパソコンでラットの体毛の白色を自動的に感知し、泳いだ軌跡を解析した。

[0098] 4. 実験スケジュール

実験スケジュールを図2に示す。

具体的には、以下の手順に従って実験を進めた。

1) 8週齢(体重200～240 g)の雄性Crl: Wistar系ラットを40匹購入した。購入時に体重を測定した。順化期間は1週間以上とした。

2) 四血管閉塞手術(椎骨動脈焼灼手術24時間後、10分間の総頸動脈閉塞)後、血流再開後に一般症状を観察した。

3) 血流再開1週間後にMorris水迷路試験による30分間のインターバル、Cut off 180秒のHidden test 5試行を行い、水泳逃避潜時(プラットホーム到達時間)を指標に群分けを行った。群分け後、薬物の経口投与を開始した。

4) 薬物の経口投与は28日間行った。

5) 薬物の最終回投与翌日に、水迷路による空間記憶に関するHidden testを30分間のイ

ンターバル、Cut off 180秒の5試行を行った。30分後プラットホームを取り除き、水深31 cmの高さまで水を溜めたTransfer testを実施した。

Zone1の出発点から、ラットは水迷路の外側に頭を向けて水迷路内に投入された。プラットホームの位置は、水迷路内の東側(図1のEに相当する)の位置(図1のZone 3に相当する)に固定した。1回の試行は最大180秒とし、180秒以内にプラットホームに辿り着いた場合は15秒間そのまま放置した。180秒経過しても辿り着かなかった場合は実験者が手でプラットホームまで誘導し、そこで15秒間放置した。このラットは180秒間のHidden testと15秒間のプラットホームの放置の間に周囲の様々な空間的配置を手がかりにプラットホームの場所を学習することになる(Hidden test)。Hidden testでは、試行毎のゴールまで泳いだ軌跡、水泳距離、水泳逃避潜時(プラットホーム

到達時間)、平均水泳速度を測定した。

被験薬最終回投与3日後にプラットホームを取り除き、水深31 cmの高さまで水を溜めたTransfer testを実施した。これは、Hidden test時にゴールであったプラットホームを取り除いた状態で、ラットを自由に泳がせ、本来プラットホームがあった領域(図1のZone3に相当する)を泳いでいた時間を調べるテストである。ラットごとに1試行のみ行い、時間は180秒とし、出発点はプラットホームの対面(図1参照)とした。Transfer testでは、各Zone 滞留時間、プラットホームの横切り回数を測定した。

各試行時のラットの行動は、CCDカメラと行動解析プログラムSMART(有限会社京都エル技研)を用い、ラットの体毛の白色と周囲の黒灰色の二値化により自動的に解析した。

Morris水迷路法による空間記憶に関する試験における各群間の有意差検定はノンパラメトリックDunnett型多重比較検定を行った。

6) Morris水迷路試験終了後、ラット脳を4%パラホルムアルデヒドで還流固定した。詳細は、以下の通りである。

(1) 4%パラホルムアルデヒド・リン酸緩衝液の作製

40 gのパラホルムアルデヒドに400 mLの蒸留水を加え、加温式スターラーで溶解。その後透明になるまで1N NaOHを滴下した。溶解後全量を500 mLにメスアップした。使用時に市販のリン酸緩衝液生理食塩水PBS(10倍濃度)を100 mL加え、1000 mLとした。

(2) 脳還流固定

Transfer test終了後、ラットを麻酔し、胸腔を開け、心臓を露出させ、心房を切開した。心臓から頸動脈へカテーテルを挿入し、ヘパリン生理食塩水を50 mL以上流した。続いて4%パラホルムアルデヒド・リン酸緩衝液を50 mL以上流した。還流操作は大動脈を結紮して行った。灌流固定後脳を取り出し、4%パラホルムアルデヒド・リン酸緩衝液中に浸透固定した。

(3) HE染色

この脳をクリオスタットで20 μ mの厚さの連続凍結切片を作成する。連続切

片は一枚おきにヘマトキシリン・エオジン染色した。光学顕微鏡下で染色した組織における脱落した神経細胞の程度を半定量的に評価した。

7) Morris水迷路試験で得られたデータについて、Dunnett型多重比較法により2群間の比較を行い、p値を求めた。

[0099] 5. 結果

試験中の各ラットの体重の推移を表3に示す。0日は、四血管閉塞手術（血流再開）後1週間目を示す。

[0100] [表3]

群	体重推移（平均±S.E., 単位：g）				
	投与前	投与後			
	0日	7日目	14日目	21日目	28日目
1	241.6±5.2	264.6±5.7	277.4±6.1	292.0±7.8	314.3±8.1
2	228.1±3.8	234.8±4.1	250.1±4.8	279.3±5.1	303.5±6.4
3	228.7±4.9	255.5±5.1	272.6±7.4	288.0±7.1	308.5±5.0
4	228.6±4.5	256.6±8.7	272.3±10.3	291.3±12.0	307.2±12.2
5	224.8±3.7	257.7±4.9	269.0±6.2	287.4±7.8	318.7±8.6

群分け時および被験薬28日間投与後における各ラットのMorris水迷路試験の結果を表4に示す。

[0101]

[表4]

群	Hidden test			Transfer test	
	群分け時 到達時間 (秒)	到達時間 (秒)	総移動距離 (m)	Zone3 滞留時間 (秒)	プラット ホーム 横切り回数
1	67.4	38.6	7.7	113.2	18
	75	56.2	12.9	93.4	10
	49.2	34.2	7.0	74.6	8
	57.6	43.2	7.7	109.3	9
	61.3	47.2	11.5	93.7	12
	68.1	31.4	5.3	102.1	16
平均±S.E.	63±3.7	42±3.7*	8.7±1.2**	98±5.7**	12.2±1.6*
2	102	87	18.4	57.7	5
	96.1	79.5	19.3	36.0	4
	125.4	100.1	22.3	43.8	3
	81.9	97.9	19.6	44.3	3
平均±S.E.	101±9.1	91±4.8	19.9±0.8	46±4.5	3.8±0.5
3	112.5	73.8	13.0	82.9	6
	86.9	82.2	15.8	66.0	9
	123.2	90.3	17.9	43.6	2
	87	66.5	22.8	55.2	5
平均±S.E.	102±9.2	78±5.2	17.4±2.1	62±8.4	5.5±1.4
4	100.1	68.9	19.8	58.5	8
	97.2	88.1	15.0	66.9	7
	85.5	76.4	12.3	47.1	4
	124.8	99.1	17.1	56.0	2
平均±S.E.	102±8.3	83±6.6	16.1±1.6	57±4.1	5.3±1.4
5	106.4	41.8	8.5	97.4	13
	88.9	32.1	7.00	101.4	11
	98.3	33.1	16.5	70.6	9
	111.6	59.5	11.2	70.9	8
平均±S.E.	101±5.0	42±6.3*	10.8±2.1*	85±8.3*	10.3±1.1*

*は2群に対して $p<0.05$ であったことを示す。

**は2群に対して $p<0.01$ であったことを示す。

次に、被験薬投与後の各群のHidden test及びTransfer testの結果を表5に示す。

[0102]

[表5]

群	一群 (匹数)	Hidden test		Transfer test	
		到達時間 (秒)	総移動距離 (m)	Zone 3 滞留時間(秒)	プラットホーム 横切り回数
1	6	42±3.7*	8.7±1.2**	98±5.7**	12.2±1.6*
2	4	91±4.7	19.9±0.8	46±4.5	3.8±0.5
3	4	78±5.2	17.4±2.1	62±8.4	5.5±1.4
4	4	83±6.6	16.1±1.6	57±4.1	5.3±1.4
5	4	42±6.3*	10.8±2.1*	85±8.3*	10.3±1.1*

*は2群に対して $p<0.05$ であったことを示す。

**は2群に対して $p<0.01$ であったことを示す。

さらに、被験薬投与後の各群のTransfer testの際の各Zoneにおける滞在時間を表6に

、平均遊泳速度を表7に示す。

[0103]

[表6]

群	滞在時間 (秒)							
	Zone1	(%)	Zone2	(%)	Zone3	(%)	Zone4	(%)
1	21.6	11.9	24.5	13.4	113.2	62.1	22.9	12.6
	21.6	12.6	31.7	18.5	93.4	54.4	25.1	14.6
	22.3	13.2	15.1	9.0	74.6	44.3	56.4	33.5
	33.2	15.8	46.4	22.1	109.3	52.0	21.2	10.1
	24.3	13.7	18.9	10.7	93.7	52.9	40.1	22.7
	18.1	10.7	40.8	24.0	102.1	60.1	8.8	5.2
平均± S.E.	23.5± 2.1	13.0± 0.7	29.6± 5.0	16.3± 2.5	97.7± 5.7**	54.3± 2.6	29.1± 6.8	16.4± 4.1
2	30.7	18.2	21.5	12.8	57.7	34.2	58.6	34.8
	37.6	21.1	26.3	14.7	36.0	20.2	78.6	44.0
	35.6	19.5	63.3	34.7	43.8	24.0	39.9	21.9
	49.4	25.7	32.8	17.1	44.3	23.0	65.8	34.2
平均± S.E.	38.3± 4.0	21.1± 1.6	36.0± 9.4	19.8± 5.0	45.5± 4.5	25.4± 3.1	60.7± 8.1	33.7± 4.6
3	24.0	13.3	16.9	9.4	82.9	46.0	56.5	31.3
	32.5	19.3	34.4	20.4	66.0	39.1	35.7	21.2
	63.9	33.3	68.2	35.5	43.6	22.7	16.4	8.5
	45.8	25.4	48.3	26.8	55.2	30.6	31.0	17.2
平均± S.E.	41.6± 8.7	22.8± 4.3	42.0± 10.9	23.0± 5.5	61.9± 8.4	34.6± 5.1	34.6± 8.3	19.6± 4.7
4	24.5	13.6	63	35.1	58.5	32.6	33.6	18.7
	44.4	24.8	30.4	17.0	66.9	37.3	37.5	20.9
	38.6	21.2	29.6	16.2	47.1	25.8	67	36.8
	49.7	27.3	14.1	7.7	56	30.7	62.5	34.3
平均± S.E.	39.3± 5.4	21.7± 3.0	34.3± 10.3	19.0± 5.8	57.1± 4.1	31.6± 2.4	50.2± 8.5	27.7± 4.6
5	16.8	9.6	33.6	19.3	97.4	55.9	26.4	15.2
	21.9	11.3	27.2	14.0	101.4	52.2	43.8	22.5
	23.5	14.3	54	32.8	70.6	42.9	16.3	9.9
	38.8	20.8	29.6	15.9	70.9	38.0	47.3	25.3
平均± S.E.	25.3± 4.7	14.0± 2.0	36.1± 6.1	20.5± 4.3	85.1± 8.3*	47.3± 3.0	33.5± 7.3	18.2± 3.5

*は2群に対して $p<0.05$ であったことを示す。

**は2群に対して $p<0.01$ であったことを示す。

[0104]

[表7]

群	平均速度(m/s)	群	平均速度(m/s)
1	0.19	4	0.21
	0.16		0.13
	0.16		0.19
	0.13		0.15
	0.20	平均±S.E.	0.17±0.02
	0.14	5	0.19
平均±S.E.	0.16±0.01		0.15
2	0.21		0.15
	0.13		0.22
	0.19	平均±S.E.	0.18±0.02
	0.14		
平均±S.E.	0.17±0.02		
3	0.12		
	0.15		
	0.20		
	0.16		
平均±S.E.	0.16±0.02		

[0105] 表3に示すように、投与前（0日）の2群から5群の体重は1群のそれに比較して四血管閉塞手術によるストレス及び摂食嚥下障害（食物を認識してから口に運び、取りこんで咀嚼して飲み込むまでの障害）が原因と考えられる体重減少が観察された。以後、3群、4群及び5群の体重は2群のそれに比べ投与28日目まで順調な体重増加推移が認められ、特に5群の28日目の体重は、1群と同程度に回復した。このことから、アルンド酸とタルチレリンの併用投与は、四血管閉塞手術によるストレス及び摂食嚥下障害を緩解させると考えられた。

[0106] 表4に示すように、四血管閉塞の処置を行わなかった1群のラットと比較して、四血管閉塞の処置を行った2～5群のラットは、群分け時にプラットホームへの到達時間が長くなっており、場所学習能力が低下していることが示された。各被験薬の効果を表5に示す。アルンド酸を単独で投与した3群及びタルチレリンを単独で投与した4群では、Hidden testにおける到達時間

の改善は認められなかった。また、総移動距離も対照群である2群と比較して顕著に改善したとはいえなかった。これに対して、アルンド酸とタルチレリンを併用投与した5群では、Hidden testにおけるプラットホームへの到達時間が顕著に短くなり、Sham対照群である1群に匹敵する時間となった。そして、総移動距離も2～4群と比較して顕著に短くなった。このことから、アルンド酸とタルチレリンを併用投与することにより、四血管閉塞によって失われた場所学習能力及び場所記憶能力（空間学習能力及び空間記憶能力）を取り戻すことができることができると考えられた。

[0107] また、表5に示すように、Transfer testにおいてもアルンド酸とタルチレリンの併用効果が認められた。1群と比較して2～4群のラットではプラットホームが設置されていたZone 3での滞留時間は短く、プラットホームがあった位置の横切り回数も少なかった。このことから、2～4群のラットは、Zone 3にプラットホームがあったことを思い出せていない（記憶が読み出せていない）と考えられた。これに対して、5群のラットは、Zone 3での滞留時間が2～4群よりも長くなっており、プラットホームがあった位置の横切り回数も多く、1群に近い値となった。このことから、アルンド酸とタルチレリンの併用により、記憶の読み出し（想起）を改善することが示された。一方、2～4群もZone1、Zone2、Zone4の滞在時間が極端に短くなることはなく（表6）、1～5群の間で平均遊泳速度には差は認められなかったことから（表7）、四血管閉塞処置による運動機能の低下の可能性はないと考えられた。したがって、得られた結果は学習能力及び記憶能力に依存するものであり、アルンド酸とタルチレリンの併用投与には、Morris水迷路試験で評価される空間学習能力及び空間記憶能力を改善する効果があると考えられる。

[0108] この空間学習能力及び空間記憶能力の改善効果は、HE染色による海馬CA1領域の病理組織標本からも裏付けられた（表8及び図3A、B、C）。四血管閉塞再開通モデルでは、虚血後3～7日に海馬CA1錐体細胞の遅発性神経細胞死が認められる（Johansen F. F., et al.: Acta Neuropathologia 61,135-140 1983）。今回の実験でも虚血1週間後のMorris水迷路試験で遅発性神経細胞

死によると考えられる到達時間の延長が認められた。また、表 8 及び図 3 A、B、C に示すように四血管閉塞の処置 28 日後において、海馬 CA1 神経細胞の脱落が認められた。その脱落は遅発性神経細胞死が生じた後に投与（治療）されたタルチレリンでも同様に観察されたが、アルンド酸ならびにアルンド酸とタルチレリンの併用投与では遅発性神経細胞死は軽微なものであった。しかしながら、アルンド酸は海馬 CA1 神経細胞の再生を促したにもかかわらず、Morris 水迷路試験における空間学習能力及び空間記憶能力に影響しなかった。一方、アルンド酸とタルチレリンの併用投与では空間学習・記憶能力を改善させたことから、アルンド酸により再生された神経細胞がタルチレリンによって神経回路の構築が促進された結果、空間学習能力及び空間記憶能力の改善効果を発揮されたと推察された。また、アルンド酸とタルチレリンの併用投与により神経細胞再生と神経回路形成の促進が示唆されたことから、アルンド酸とタルチレリンの併用投与は、他の神経変性疾患や脳梗塞においても、神経再生と回路形成を促進する効果が期待される。

[0109]

[表8]

群	一群 (匹数)	4-VO	動物番号	CA1 脱落の有無及び程度	
				左	右
1	6	-	101	-	-
			102	-	-
			103	-	-
			104	-	-
			105	-	-
			106	-	-
2	4	+	201	+++	+++
			202	++	++
			203	+++	+++
			204	++	+++
3	4	+	301	+	+
			302	-	-
			303	+	+
			304	-	-
4	4	+	401	+++	+++
			402	++	++
			403	++	++
			404	+++	+++
5	4	+	501	++	+
			502	+	++
			503	+	+
			504	+	++

-: 脱落なし、+: 神経細胞の脱落（軽度）、++: 神経細胞の脱落（中等度）、+++: 神経細胞の脱落（重度）

[0110] さらに、アルンド酸とタルチレリンを併用する場合の用量はそれぞれを単独で用いる場合の約1/3であるにもかかわらず、上記効果が得られた。したがって、アルンド酸とタルチレリンの併用は、アルンド酸及びタルチレリンの副作用を低減させた状態で上記効果が得られると期待される。また、アルンド酸には独特の苦みがあるが、アルンド酸とタルチレリンを併用する場合、用量が低いことから、服用時の不快感も軽減されることが期待される。

[0111] 1.1. 実施例 2

以下の方法により、アルンド酸塩を合成した。

1. 合成例 1 (塩化カルシウム法)

アルンド酸100 μ L (90.8 mg、0.487 mmol、 $d=0.908$) に 1 N水酸化ナトリウム1000 μ L (1.0 mmol) を加え溶解し、無色澄明な溶液を得た。この溶液に 1 M 塩化カルシウム (CaCl_2) を100 μ L加え塊状の白濁物を形成させ、超音波破碎を行いさらに塊状白濁物を分散させた。水分を蒸発させて白濁物を乾固し固体を得た。

得られた化合物についてFT-IR、熱分析、及び元素分析を行った。FT-IRは、FT-IR装置 (サーモフィッシャーサイエンティフィック製Nicolet iS5 FT-IR) にATRアタッチメント (iD5ATR) を装着して、ATR法により測定した。測定は大阪新薬株式会社に依頼した。熱分析には、TG/DTA装置 (リガク製Thermoplus EV02 TG8121) およびDSC装置 (リガク製Thermoplus EV02 DSC8231) を使用した。アルミ製の試料容器を用いて、TG/DTAは200 mL/min 、DSCは50 mL/min の窒素気流中で、いずれの場合も、昇温速度は50 $^{\circ}\text{C/min}$ で測定した。なお、DSCはアルミ蓋を載せクリンプせずに測定した。元素分析は、C、H、Nコーダーによる定量分析を住化分析センターに、ICP発光によるNaおよびCaの定量分析を京都府中小企業技術センターに試験委託した。

[0112] アルンド酸のFT-IRの結果を図 4 A に、得られた化合物のFT-IRの結果を図 4 B に、示す。また、得られた化合物の熱分析 (熱重量測定TG、示差熱分析DTA、示差走査熱量測定DSC) の結果を図 5 に示す。

また、元素分析の結果は、C:48.5%、H:7.8%、N: <0.3、Na:19.5、Ca:4.77であった。

[0113] 2. 合成例 2 (炭酸カルシウム法)

アルンド酸を低級アルコール (メタノールやエタノールなど) に溶解し、この溶液に炭酸カルシウム $\text{Ca}(\text{CO}_3)_2$ を当量加える。析出したカルシウム塩をろ過分取し、アルコールで洗浄する。析出したカルシウム塩を精製水に再溶解させ、精製水を蒸発させた後、アルコールで洗浄し、再結晶を得る。

[0114] 3. 合成例3（アンモニア法）

アルンド酸100 μ L (90.8 mg、0.487 mmol、 $d=0.908$) に1 N水酸化ナトリウム1000 μ L (1.0 mmol) を加え溶解し、無色澄明な溶液を得た。この溶液にアンモニア (NH_3) 水を100 μ L加えた後、水分を蒸発させて固体を得た。得られた固体について、合成例1と同様にFT-IR、熱分析、及び元素分析を行った。

[0115] 1.1.1. 実施例3

以下の方法により、アルンド酸カルシウム塩を合成した。本実施例において、単位1 e.q.（当量）はアルンド酸カルボキシル基 1 molをちょうど中和することができる塩基量 (mol) を示す。

1. 試薬

本項におけるアルンド酸カルシウム塩の合成には、下記表9に示す試薬を用いた。

[0116] [表9]

試薬名	Grade	メーカー名	Lot No.
アルンド酸		ソフトケミカル社	CS04818-503
水酸化カルシウム($\text{Ca}(\text{OH})_2$)	AR	Sinopharm Chenmical Reagent	F20070126
塩化カルシウム(CaCl_2)	AR	Shanghai Experiment Reagent	20150107
水酸化ナトリウム	AR	Shanghai Experiment Reagent	20150111
メタノール	HPLC	Merck	10886807715
エタノール	HPLC	J.T.Baker	0000155943
Acetone	AR	CINC Technologies (Shanghai)	07306090
メチル tert-ブチルエーテル(MtBE)	AR	CINC Technologies (Shanghai)	15307010
アセトニトリル (ACN)	HPLC	Merck	TA055230
テトラヒドロフラン(THF)	HPLC	MACRON	1612529801
ジクロロメタン(DCM)	HPLC	ANPEL Laboratory Technologies (Shanghai) Inc.	4012001.4000
ヘプタン	AR	Shanghai Experiment Reagent	2000144
酢酸エチル (EA)	AR	CINC Technologies (Shanghai)	093070101
2-プロパノール (IPA)	HPLC	Sigma-Aldrich	WXBC5107V
メチルエチルケトン(MEK)	AR	Sinopharm	1800228187
34805-HYDRANAL-Composite 5	KF titration reagent	Honeywell	SZBG2980H

[0117] 2. 解析方法

合成された各化合物の解析は、以下の装置、及び解析条件にて行った。

2-1. 粉末X線回折 (XRPD)

XRPDには、X-ray Powder Diffractometer (D8 advance、Bruker) を使用した。解析条件は以下の通りである。

- チューブ: Cu: K- Alpha ($\lambda=1.54179\text{\AA}$).
- ジェネレーター: Voltage: 40 kV; Current: 40 mA.
- 走査範囲: 3 to 40 deg;
- サンプル・回転速度 15 rpm.
- 走査速度: 10 deg./min

[0118] 2-2. 示差走査熱量測定 (DSC)

DSCには、Differential Scanning Calorimetry (Q2000、TA Instruments) を使用した。サンプル (～1 mg) を、ピンホールを備えた気密アルミニウムパンに入れ、10°C/min. で25°Cから300°Cまで加熱した。

[0119] 2-3. 熱重量分析 (TGA)

TGAには、Thermal Gravimetric Analysis (Q5000IR、TA Instruments) を使用した。サンプル (3～5 mg) を、開放型気密プラチナパンに入れ、25 mL/minのN₂存在下で10°C/minで30°Cから300°C、又は25 mL/minのN₂存在下で10°C/minで重量%が投入時重量の80%になるまで加熱した。

[0120] 2-4. ¹H NMR解析

¹H NMR解析は、次の方法に従って、¹H proton Nuclear Magnetic (Ultrashield、Bruker) を使用して行った。サンプル (10 mg) を1.0 mLメタノール-d₄ (MeOD)に溶解し、このサンプルを磁場強度400 MHzで解析した。

[0121] 2-5. 偏光顕微鏡 (PLM)

偏光顕微鏡は、5メガピクセルCCDを搭載したLV100 PL (Nikon) を使用した。

[0122] 2-6. 高速液体クロマトグラフィー (HPLC)

HPLCには、Agilent 1260 (Agilent) を使用した。条件は表10に示す。

[0123] [表10]

装置	High Performance Liquid Chromatograph		
カラム詳細	Eclipse plus C18 3.5 um_959961-902		
カラム温度	25°C		
移動相 A	0.1% FA in water		
移動相 B	Acetonitrile		
流速	1 mL/min		
勾配プロファイル	Time (mins)	% Mobile Phase A	% Mobile Phase B
	0.00	95	5
	15.00	5	95
	15.10	95	5
	20.00	95	5
流速	1.0 mL/min		
検出波長	210 nm		
インジェクション容量	10 μ L		
希釈	メタノール		

[0124] 2-7. 化合物の構造推定

化合物の構造は、アルンド酸 (R- (−) アルンド酸) とカルシウムイオン (Ca^{2+}) の分子構造の情報から推定した。後述する ICP-OES の解析値、KF 滴定の結果、NMR の結果に基づいて、特徴の推定、化学量論の確認を行った。

[0125] 2-8. 誘導結合プラズマ原子発光分光法 (ICP-OES)

サンプル 100 mg をマイクロウェーブ下で塩酸 6 mL 及び硝酸 2 mL の混合液に溶解し、Inductively Coupled Plasma Optical Emission Spectrometer (700 Series、Agilent) を使って、下記条件で解析した。

- Transmit power: 1.3 KV.
- Carrier gas: Ar.
- Plasma gas flow: 15 L/min.
- Auxiliary gas flow: 1.5 L/min.
- Atomizer pressure: 220 KPa.
- Detection mode: axial observation.
- Calibration type: linear.

[0126] 2-9. カール・フィッシャー (KF) 滴定

容積KF滴定装置Volumetric Karl Fischer (V20、Mettler-Toledo) に溶媒としてメタノールを入れ、サンプル100 mgを投入した。HYDRANAL- Composite 5で、終点まで滴定した。

[0127] 3. 参考合成例 1 ～ 7

102 μ L (100 mg) のアルンド酸を500 μ Lのエタノール、アセトン、又はメタノールに溶解した。そこに22.1 mgの Ca(OH)_2 、0.35g/mLの CaCl_2 (100 μ L)又は0.54 g/mLのNaOH水溶液50 μ Lを添加した（参考合成例 1：エタノールと CaCl_2 の組み合わせ、参考合成例 1：エタノールと Ca(OH)_2 の組み合わせ、参考合成例 3：アセトンと CaCl_2 の組み合わせ、参考合成例 4：アセトンと Ca(OH)_2 の組み合わせ、参考合成例 5：メタノールと CaCl_2 の組み合わせ、参考合成例 6：メタノールと Ca(OH)_2 の組み合わせ、参考合成例 7：メタノールとNaOHの組み合わせ）。添加後のバイアルを50℃まで加温し、50℃で2時間インキュベートした。参考合成例 1 ～ 7 では、結晶は得られなかった（図示せず）。

[0128] 4. 合成例 4 ～ 8 及び参考合成例 8 ～ 12

22.12 mgの Ca(OH)_2 を複数の2 mLバイアルにそれぞれ計量した。そこにそれぞれ102 μ L (100 mg) のアルンド酸を加えた。 Ca(OH)_2 とアルンド酸が入れたバイアルそれぞれに、異なる溶媒を500 μ Lずつ加えた。溶媒として、MtBE（合成例 4）、ACN（合成例 5）、THF（合成例 6）、DCM（合成例 7）、ヘプタン（合成例 8）を使用した。溶媒添加後のバイアルを50℃まで加温し、50℃で18時間インキュベートした。その後前記バイアルを25℃まで冷却し、25℃で1時間インキュベートした。インキュベーションが終わったバイアル中の液体は、懸濁液となった。懸濁液を遠心し、残渣固形成分と上澄み液とを分離した。残渣固形成分と上澄み液を、真空オーブンを使用して30℃で3時間乾燥させた。乾燥後得られたそれぞれの固形成分について、XRPDで解析を行った。

表 1 1 に合成例 4 ～ 8 の性状を示す。

[0129]

[表11]

合成例	Base	Solvents	Observation	XRPD Result	
				Solids from suspension	Solids from liquid
4	Ca(OH) ₂ (0.55 e.q.)	MtBE	Suspension	Pattern C-I	Pattern C-I
5		ACN	Oil came out	Pattern C-I	N/A
6		THF	Suspension	Partially amorphous	Partially amorphous
7		DCM	Frozen*	Pattern C-I	N/A
8		Heptane	Suspension	Few Ca(OH) ₂ + amorphous	Amorphous

*: この系は凍結し残渣固形成分と上澄み液を分離することができなかったため、反応液全体をオープンに入れ乾燥させた。

[0130] また、図6及び図7に各固形成分のXRPD解析の結果を示す。XRPD解析において、 2θ (°) (2-Theta(°)) 5～7付近に、新たなピークパターン(「パターンC-I」とする)が確認できた。合成例4～8の残渣固形成分には、アルンド酸カルシウム塩と思われる固形成分が存在していることが示された(図6)。合成例4、6、8については上澄み液から得られた固形成分にもアルンド酸カルシウム塩が存在していると考えられた(図7)。

[0131] 次に、Ca(OH)₂に代えてCaCl₂を使用してCa(OH)₂と同様のプロトコールでアルンド酸カ

ルシウムの合成を試みた(参考合成例8(MtBE)、参考合成例9(ACN)、参考合成例10(THF)、参考合成例11(DCM)、参考合成例12(ヘプタン))。

しかしながら、CaCl₂では、XRPD解析において、新たなピークは認められなかった(図示せず)。

5. 合成例9及び参考合成例13

次に、アルンド酸のナトリウム塩を調製し、アルンド酸ナトリウムからアルンド酸カルシウムを調製する方法を試みた。

[0132] 5-1. 参考合成例13

102 μ L (100 mg) のアルンド酸を500 μ Lのアセトンに溶解し、この溶液に0.54 g/mLのNaOH水溶液50 μ Lを加えた。この溶液を50°Cまで加温し、50°Cで2時間インキュベーションした。0.35 mg/mLのCaCl₂水溶液 (100 μ L) をインキュベーションが終わった溶液に加えた。この反応により油性成分が現れた。さらにそこに400 μ Lの水を加え、50°Cで2時間インキュベートし、その後25°Cまで冷却し、25°Cで20時間インキュベートした。油状成分はそのまま変化せず、固化しなかった。

[0133] 5-2. 合成例9

102 μ L (100 mg) のアルンド酸を500 μ LのTHFに溶解し、この溶液に0.54 g/mLのNaOH水溶液50 μ Lを加えた。この溶液を50°Cまで加温し、50°Cで4時間インキュベーションした。その後インキュベーションが終わった溶液を25°Cまで冷却し、25°Cで20時間インキュベートした。0.35 mg/mLのCaCl₂水溶液100 μ Lをインキュベーションが終わった溶液に加えた。この反応により懸濁液が得られた。この懸濁液を50°Cまで加温し、50°Cで2時間インキュベートし、その後25°Cまで冷却した。懸濁液は、遠心して残渣固形成分と上澄み液（母液）を分離した。母液は、30°Cの吸引オーブンで17時間乾燥させた。その結果、ゲル状の固体が得られた。懸濁液の残渣固形成分と、母液から得られた固形成分をXRPDで解析した。

[0134] 5-3. 結果

合成例9及び参考合成例13で得られる化合物の性状を表12に示す。また、図8にXRPDの結果を示す。

[表12]

	Base	Solvents	Observation	XRPD Result	
				Solids from suspension	Solids from liquid
合成例9	1.1 e.q. NaOH	THF	Suspension	NaCl	Amorphous
参考合成例13	+ 0.55 e.q. CaCl ₂	Acetone: water (1v:1v)	Oil came out	N/A	N/A

合成例 9 では、母液からアモルファスが得られたが、残渣固形成分は NaCl であった。参考合成例 13 では、固形成分は得られなかった。

[0135] 6. 合成例 10

アルンド酸カルシウムの合成系として、上記合成例 4 の系を用い 200mg のアルンド酸を使用してスケールアップを試みた。

[0136] 44.24 mg の Ca(OH)_2 と、204 μL (200 mg) のアルンド酸を 1.0 mL の MtBE に懸濁した。懸濁液を 40°C まで加温し、40°C で 24 時間インキュベートした。その後懸濁液を 25°C まで冷却した。一部の固形成分は溶解せず、非常に粘性が高くなった。溶媒を吸引オープンで乾燥し、ゲル状の固形成分を得た。この固形成分を 2.0 mL のメタノールに溶解した。溶解せずに残った固形成分を遠心分離で除去し、上澄み液を回収した。当該上澄み液（母液）に対して吸引下で回転蒸発を行った。湿った残渣を吸引オープンを使用して 30°C で 65 時間乾燥させた。乾燥後得られたそれぞれの固形成分について、 ^1H NMR、XRPD、DSC、TGA 及び PLM の解析を行った。

[0137] 合成例 10 で得られる化合物の性状を表 13 に示す。また、 ^1H NMR、XRPD、DSC、TGA 及び PLM の結果をそれぞれ図 9 ～ 12 に示す。

[0138] [表 13]

	Base	Solvents	Observation	XRPD Result	
				Solids from suspension*	Solids from liquid
合成例 10	0.55 e.q. Ca(OH)_2	MtBE	Suspension	N/A	Pattern C-I

[0139] ^1H NMR において、合成例 10 で母液から得られた固形成分の水素の総数は理論値と一致していた。MtBE 又はメタノールの残留は認められなかった（図 9）。XRPD では、合成例 10 において母液から得られた固形成分は、合成例 4 と同じピークパターン C-I を示した（図 10）。合成例 10 の DSC スキャン（図 11）では、1 つの吸熱ピークが 92.04°C に現れ、続いて 147.50°C に別の吸熱が現れた。TGA スキャンでは、25.4°C から 143.3°C までで 4.11% の重量減少を示した。また、143.3°C から 237.7°C までで 0.78% の重量減少を示した。偏光顕微鏡観

察では、結晶が確認された（図12）。

[0140] 7. 合成例11

次に、500mgのアルンド酸を用いて、合成例9の系のスケールアップを試みた。

510 μ l (500 mg) のアルンド酸を500 μ LのTHFに溶解し、この溶液に0.54 g/mLのNaOH水溶液250 μ Lを加えた。この溶液を50℃まで加温し、50℃で3時間インキュベートした。溶液は透明になった。その後インキュベーションが終わった溶液に0.33g/mLのCaCl₂水溶液500 μ Lを加えた。この反応により懸濁液が得られた。この懸濁液を50℃で3時間維持し、その後25℃まで冷却し、25℃で30分インキュベートした。懸濁液は、遠心して残渣固形成分と上澄み液（母液）を分離した。残渣固形成分は2.0mLのTHFで洗浄した。母液は、吸引下で回転蒸発させ溶媒を除去した。湿った残渣を吸引オープンを使用して30℃で65時間乾燥させた。乾燥後得られたそれぞれの固形成分について、¹H NMR、XRPD、DSC、TGA及びPLMの解析を行った。残渣固形成分を、XRPDで解析した。

[0141] 合成例11で得られる化合物の性状を表14に示す。また、¹H NMR、XRPD、DSC、TGA及びPLMの結果をそれぞれ図13～16に示す。

[0142] [表14]

	Base	Solvents	Observation	XRPD Result	
				Solids from suspension	Solids from liquid
合成例 11	1.1 e.q. NaOH + 0.55 e.q. CaCl ₂	THF	Suspension	NaCl	Amorphous

[0143] ¹H NMRにおいて、合成例11で母液から得られた固形成分の水素の総数は理論値と一致していた。しかしながら、約0.38%のTHFが残留していた（図13）。XRPDでは、合成例11の懸濁液の残渣固形成分はNaClであることが示された（図14）。合成例11において母液から得られた固形成分はアモルファスフォームであった（図14）。合成例11のアモルファス固体のDSCスキャン（図15）によれば、TGAスキャンでは、27.6℃から135.1℃までで4.06%の重量減少を示

した。また、135.1℃から196.0℃までで2.65%の重量減少を示した。偏光顕微鏡観察では、結晶が確認された（図16）。

[0144] 8. 合成例12

アルンド酸カルシウムの合成方法としては、合成例4の系がシンプルであり、且つ純度の高い化合物を得ることができた。そこで、この系を使って6gのアルンド酸からの合成を試みた。

[0145] 1.33 gの $\text{Ca}(\text{OH})_2$ と、6120 μl (6g) のアルンド酸を30 mLのMtBEに懸濁した。懸濁液を50℃まで加温し、50℃で21時間インキュベートした。その後懸濁液を25℃まで冷却した。いくつかの固形成分は溶解せず、依然として不透明であった。懸濁液を8000 r.p.m. で5分遠心し、不溶性の固形成分を除去し、上澄み液（母液）を回収した。母液の溶媒を回転蒸発により除去した。得られた湿った残渣を吸引オープンを使用して30℃で2時間乾燥させた。乾燥後得られたそれぞれの固形成分（以下「合成例12化合物」とする）について、 ^1H NMR、XRPD、DSC、TGA、PLM、論理構造、純度、溶解性の解析を行った。また、前記固形成分中のカルシウム含有量を、誘導結合プラズマ原子発光分光法（ICP-OES）で測定した。また、水分含有量をカール・フィッシャー（KF）滴定で測定した。

[0146] 合成例12で得られる化合物の性状を表15に、純度を表16に、溶解性を表17に示す。また、 ^1H NMR、XRPD、DSC、TGA、PLM、論理構造、HPLCの結果をそれぞれ図17～22に示す。

[0147] [表15]

	Observation	XRPD Results	Calcium content (measured by ICP-OES)	Theoretical calcium content	Water content (KF)
合成例 12	Suspension	Pattern C-I	10.34%	9.76%	5.03%

[0148] ^1H NMRにおいて、合成例12化合物の水素の総数は理論値と一致していた。MtBEの残留は認められなかった（図17）。XRPD解析では、合成例12化合物のピ

ークパターンはC-Iを示した（図18）。また、合成例12化合物のXRPDの各ピークを数値化した表を図28に示す。合成例12化合物のDSCスキャン（図19）によれば、1つの吸熱ピークが151.1℃に現れた。TGAスキャンでは、35℃から150℃までで4.6%の重量減少を示した。偏光顕微鏡観察では、合成例12化合物は、アモルファス状であった（図20）。合成例12化合物のカルシウム含有量は、10.34%であった（表15）。前記固形成分のアルンド酸の含有量は、83.85%でありアルンド酸とカルシウムの比は1:0.57であった。水分含量は、約5.03%であった（表15）。この結果から、合成されたアルンド酸カルシウム塩にわずかに水が残っていることが示唆された。

[0149] 理論上のカルシウム含量は、図21に示すカルシウム塩の理論構造（calcium (R)-2-propyloctanoate (S)-2-propyloctanoate、Chemical Formula: C₂₂H₄₂CaO₄、分子量：410.64、Elemental Analysis: C, 64.35; H, 10.31; Ca, 9.76; O, 15.58）に基づいて9.76%と算出された。

[0150] 純度の解析は、HPLCで行った。アルンド酸又は合成例12化合物について、それぞれ100mgずつを20mLのメタノールに25℃で溶解し、HPLC解析に供した。合成例12の母液からの固形成分の純度は、99.54%であり、不純物の混入は認められなかった（表16、図22）。

[0151] [表16]

Item	Lot no.	Purity	Calculated content of arundic acid	Calcium content (ICP-OES)	Acid: calcium ratio
アルンド酸	CS04818-503	99.54%	N/A	N/A	N/A
Calcium salt	合成例 12 化合物	99.54%	83.85%	10.34%	1:0.57

[0152] 25℃での異なる溶媒中のカルシウム塩の近似溶解度を、目視観察と組み合わせた手動希釈によって試験した。その結果を表17に示す。合成例12化合物は水には溶解しにくいですがエタノール、2-プロパノール、MtBE、EA、THFには、溶解した。

[0153] [表17]

Solvents	Solubility at 25°C S(mg/ml)
メタノール	N/A*
エタノール	S>184.8
2-プロパノール	S>210.0
EA	S>198.8
THF	S>198.0
ACN	S<1.5
MEK	94.4<S<188.8
MtBE	S>215.2
Acetone	S<1.7
water	S<1.0

*: 常に不透明であり、透明になる濃度を決定することができなかった。

[0154] 9. 再結晶スクリーニング

9-1. スラリー法又は蒸発法による再結晶化

合成例12化合物をスラリー法又は蒸発法で再結晶化することを試みた。

再結晶化させるための各溶媒は、表18に示す。500 μ lの各溶媒に、合成例12化合物30mgを25°Cで懸濁させた。1時間攪拌した後、溶媒としてTHF、MtBE、エタノール、及び2-プロパノールを使用した系は、溶液が透明になった。これらの系については、蒸発法で再結晶化を試みた。蒸発法では、25°Cで21時間溶液を空気に接触させて溶媒を蒸発させた。また、溶液が透明にならなかった溶媒系については、スラリー法で再結晶化を試みた。スラリー法では、溶液を表18に示す条件で懸濁した後、8,000 r.p.m.で5分間遠心して、溶媒を除去した。その後、残渣固形成分を20°Cで2.5時間吸引オーブンで乾燥させた。

結果を表18に示す。

[0155]

[表18]

Batch no.	Solvent	Temp.	Time	Method	Observation	Crystalline
01	MeOH	25°C	21hr	Slurry	Gel-like	N/A
02	EtOH	25°C	21hr	Evaporation	Sticky liquids	N/A
03	2-Propanol	25°C	21hr	Evaporation	Sticky liquids	N/A
04	THF	25°C	21hr	Evaporation	Gel-like	N/A
05	ACN	25°C	21hr	Slurry	Suspension	Pattern C-I
06	MtBE	25°C	21hr	Evaporation	Clear liquid	N/A
07	MEK	25°C	21hr	Slurry	Clear liquid	N/A
08	H ₂ O	25°C	21hr	Slurry	Suspension	Pattern C-II
09	EA	25°C	21hr	Slurry	Gel-like	N/A
10	H ₂ O	50°C	42hr	Slurry	Suspension	Pattern C-I
11	H ₂ O	35°C	65hr	Slurry	Suspension	Pattern C-II
12	H ₂ O	35°C	89hr	Slurry	Suspension	Pattern C-II

[0156] 再結晶化により、結晶が得られた系は、溶媒をACNとしたバッチNo. 05、及び溶媒をH₂OとしたバッチNo. 08、10、11、12であった。

[0157] 再結晶化した固体をXRPDで解析した結果を図23及び図24に示す。バッチNo. 05と10は、ピークパターンC-Iを示した（図23）。また、バッチNo. 08、11及び12は、バッチNo. 10及び合成例12のピークパターンC-Iとは異なるC-IIを示した（図24）。図25にバッチNo. 08、10、11、12の偏光顕微鏡像を示す。

[0158] また、図29にバッチNo. 05のXRPDのピークの値を、図30にバッチNo. 08のXRPDのピークの値を、図31にバッチNo. 10のXRPDのピークの値を、図32にバッチNo. 11のXRPDのピークの値を、図33にバッチNo. 12のXRPDのピークの値を示す。

[0159] さらに、メタノール／水混合液、エタノール／水混合液、ACN／水混合液、THF／水混合液、EA／水混合液を溶媒としてスラリー法で再結晶化を試みたが、固形成分は得られなかった。

[0160] 9-2. 加熱法による結晶多形スクリーニング

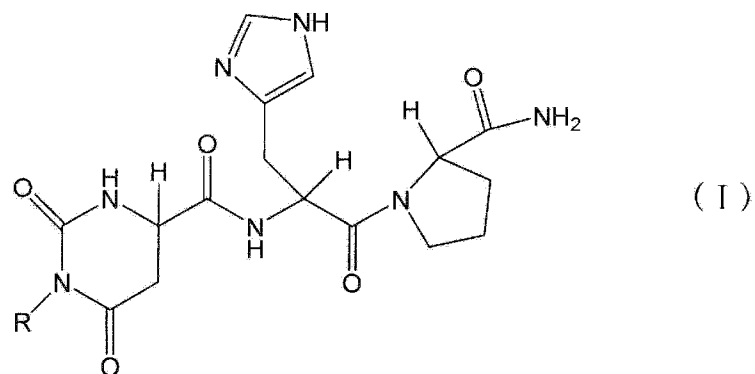
合成例12化合物30 mgを開放バイアルに入れ、60°C又は80°Cに加熱したオーブン内で19時間又は91時間インキュベートした。インキュベーション終了後、XRPD解析と偏光顕微鏡観察を行った。その結果を図26と図27に示す。19時

間のインキュベーションでは、合成例12化合物の形態及びXRPDパターンに変化は認められなかった。91時間インキュベーションでも、化合物の形態に変化は認められなかった。

請求の範囲

- [請求項1] (A) 下記一般式 (I) で表される化合物、その薬学的に許容される塩、及びそれらの水和物から選択される少なくとも一種、及び
- (B) アルンド酸、その薬学的に許容される塩、及びそれらの薬学的に許容される溶媒和物から選択される少なくとも一種
- を組み合わせる組成物：

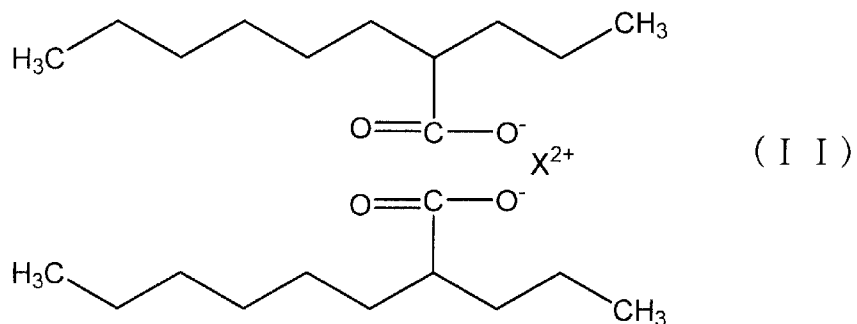
[化1]



(R は、水素原子、又は炭素数 1 ～ 6 のアルキル基である。)。

- [請求項2] 医薬組成物である、請求項 1 に記載の組成物。
- [請求項3] 認知症、パーキンソン病、筋萎縮性側索硬化症、進行性核上麻痺、多系統萎縮症、及びトリプレットリピート病から選択される神経変性疾患又は脳梗塞の予防及び／又は治療用である、請求項 1 又は 2 に記載の組成物。
- [請求項4] 食品組成物である、請求項 1 又は 3 に記載の組成物。
- [請求項5] 学習障害を改善するために用いられる、請求項 1 ～ 4 のいずれか一項に記載の組成物。
- [請求項6] 前記学習障害が、空間認知障害である、請求項 5 に記載の組成物。
- [請求項7] 下記一般式 (II) で表される化合物の結晶：

[化2]

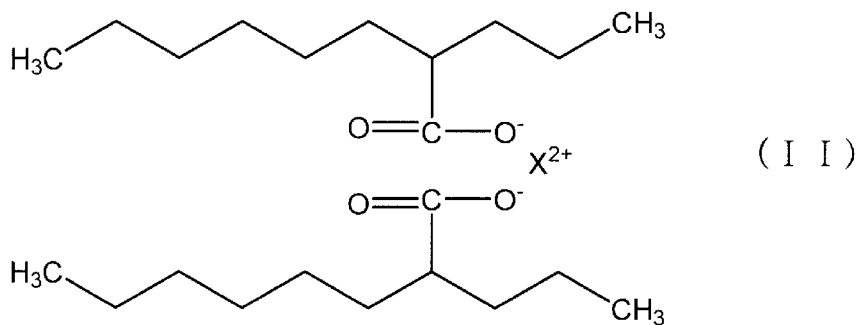


(X^{2+} は、2価の Ca^{2+} である。)

[請求項8]

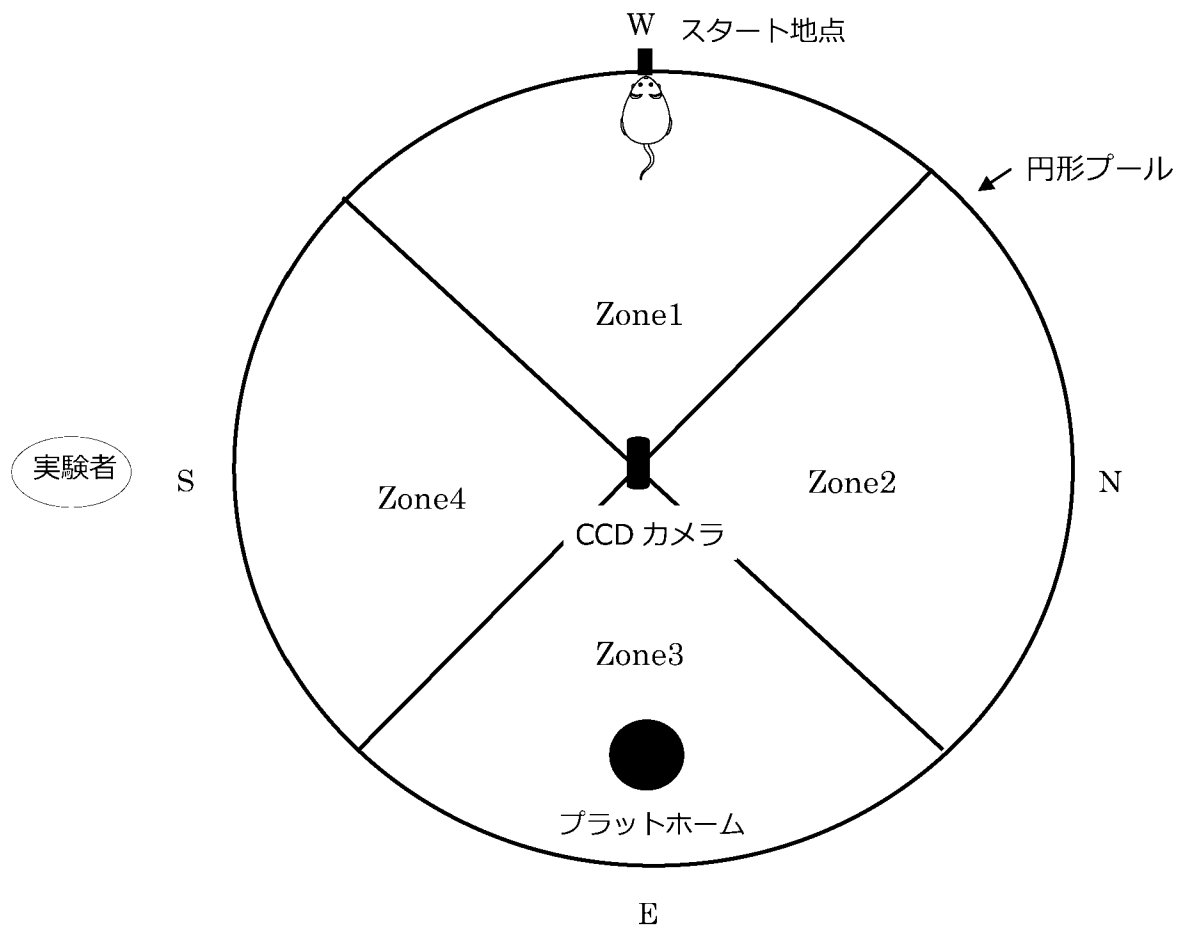
メチルtert-ブチルエーテル、アセトニトリル及びジクロロメタンよりなる群から選択される少なくとも一種の溶媒中で2価の陽イオンをアルンド酸に作用させる工程を含む、下記一般式 (I I) で表される化合物の製造方法：

[化3]

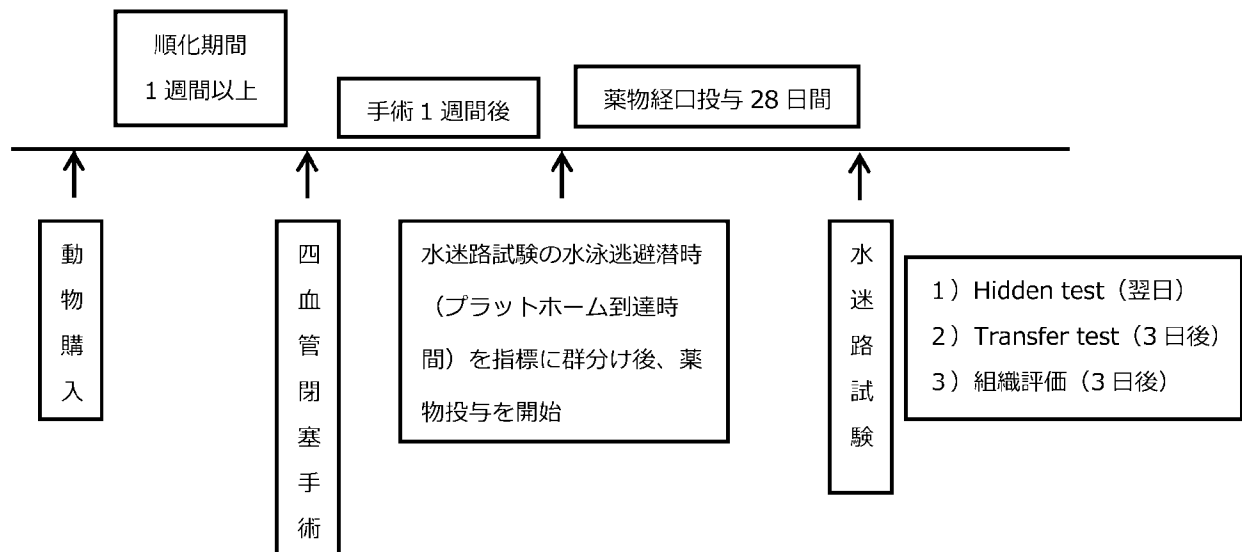


(X^{2+} は、2価の陽イオンである。)

[図1]



[図2]

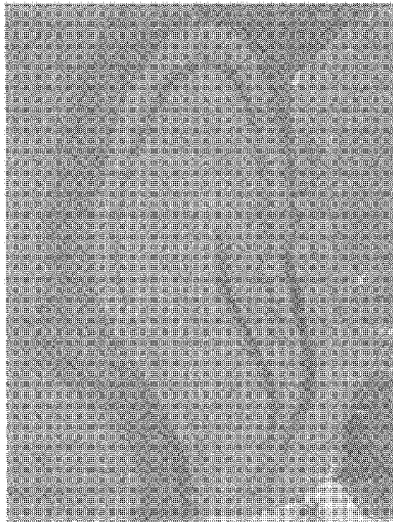


[図3B]



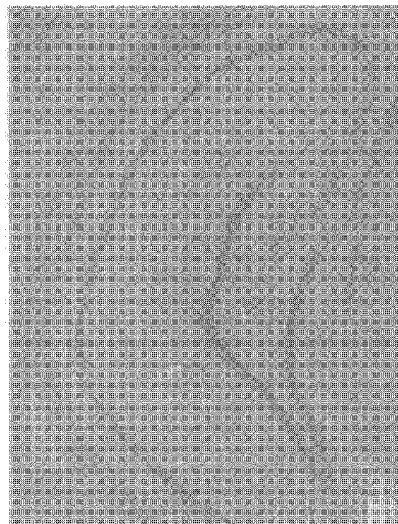
4群
(動物番号403)

神経細胞の脱落
++: 中等度



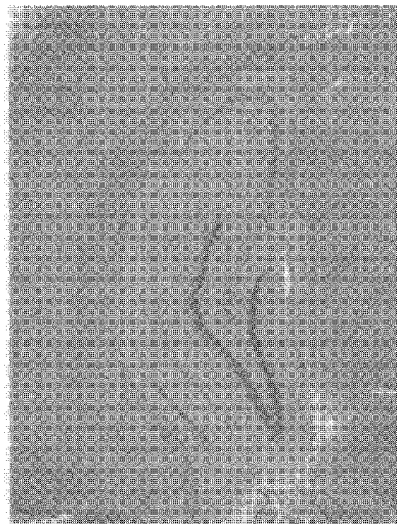
5群
(動物番号503)

神経細胞の脱落
+: 軽度



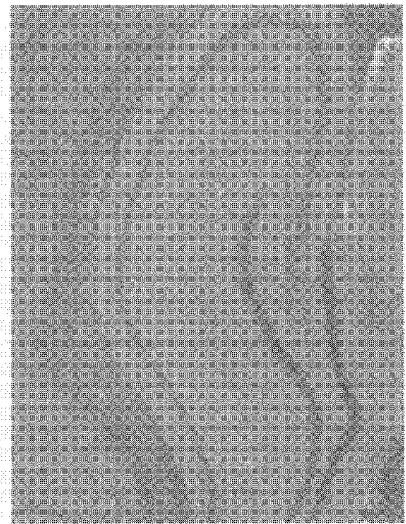
1群
(動物番号101)

神経細胞の脱落
-: なし



2群
(動物番号203)

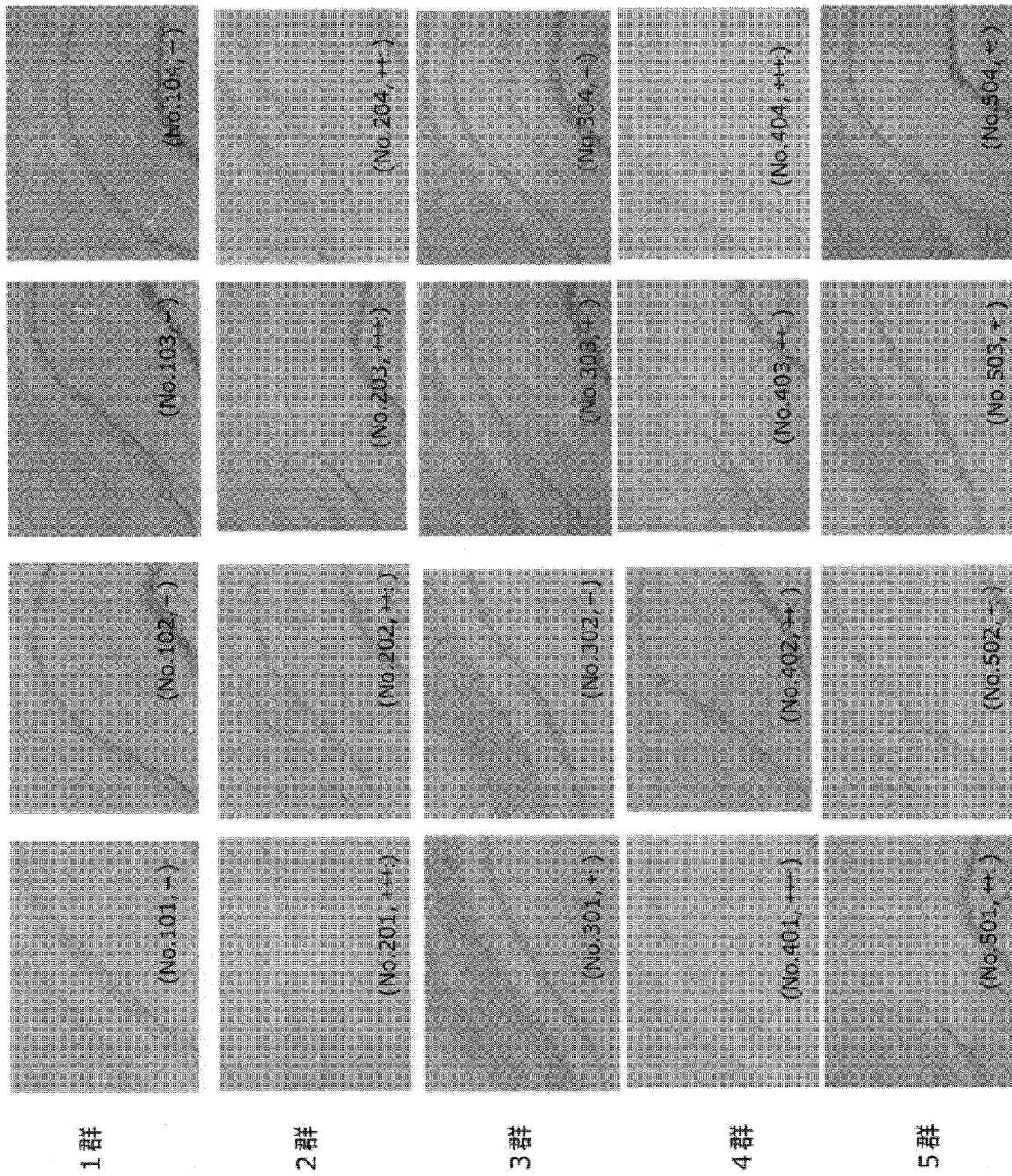
神経細胞の脱落
+++: 重度



3群
(動物番号302)

神経細胞の脱落
-: なし

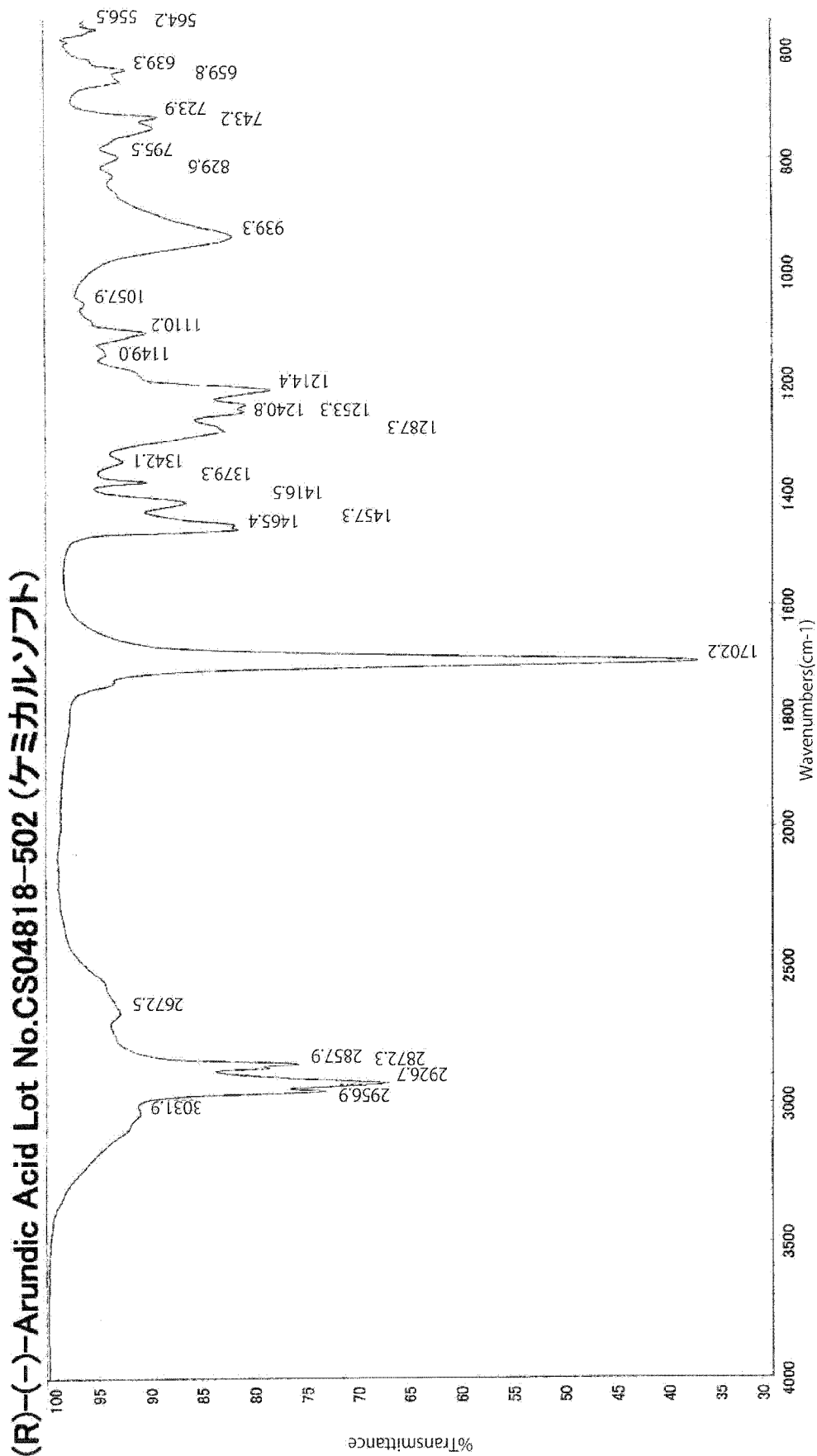
[図3C]



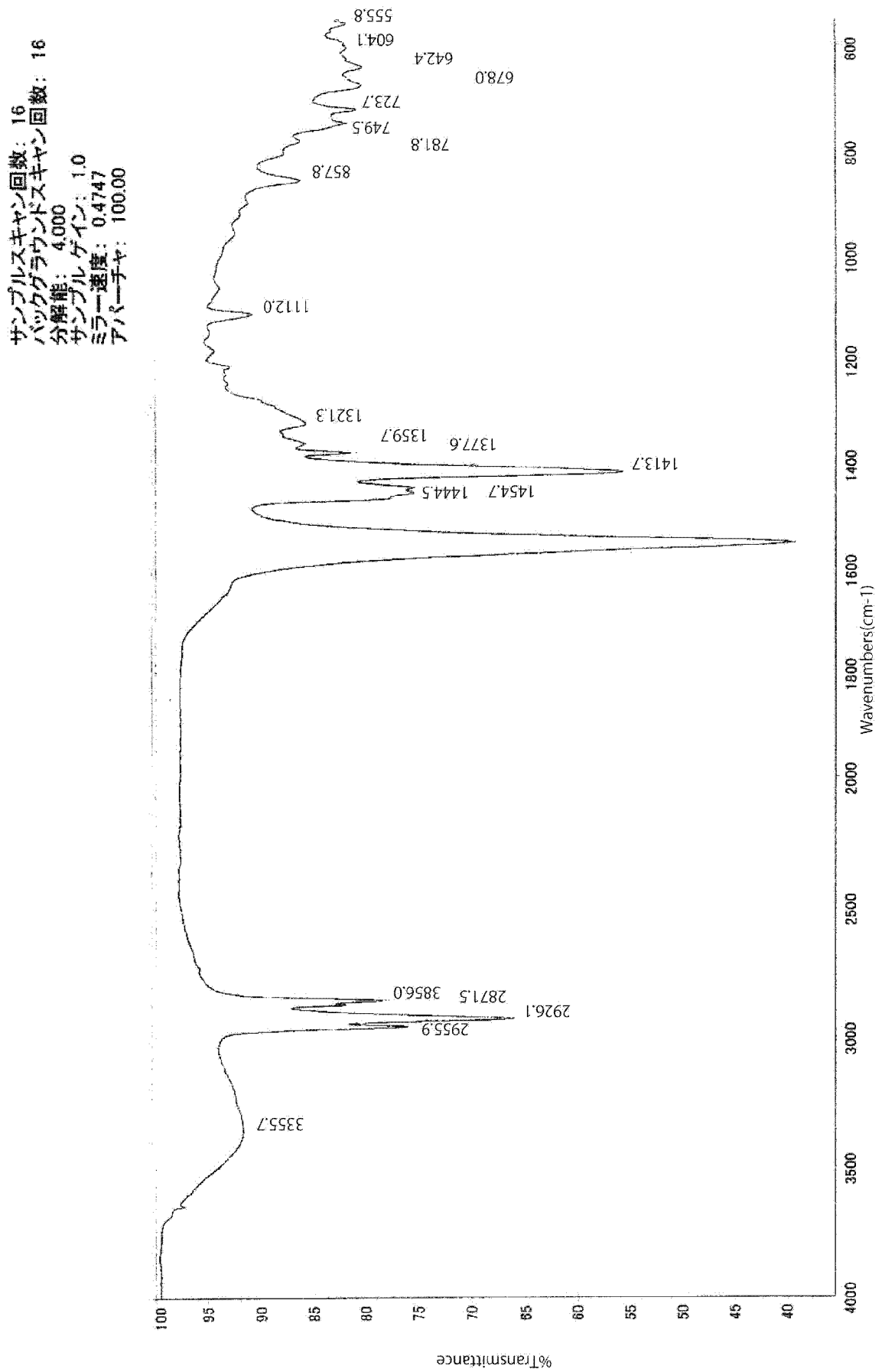
(動物番号、神経細胞の脱落採点: - : なし、+ : 軽度、++ : 中等度、+++ : 重度)

[図4A]

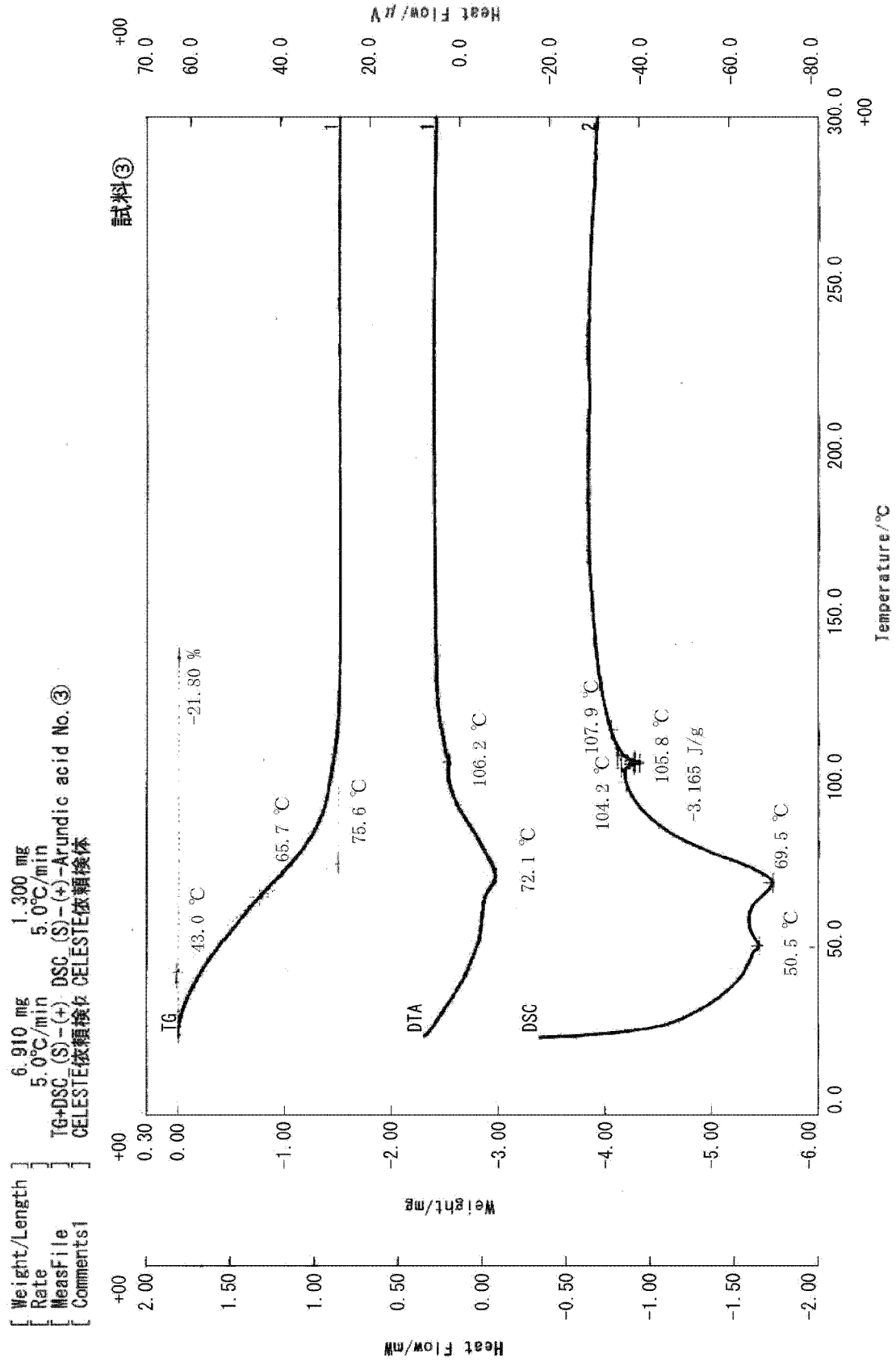
サンプルスキャン回数: 16
バックグラウンドスキャン回数: 16
分解能: 4.000
サンプルゲイン: 1.0
ミラー速度: 0.4747
アパーチャ: 100.00



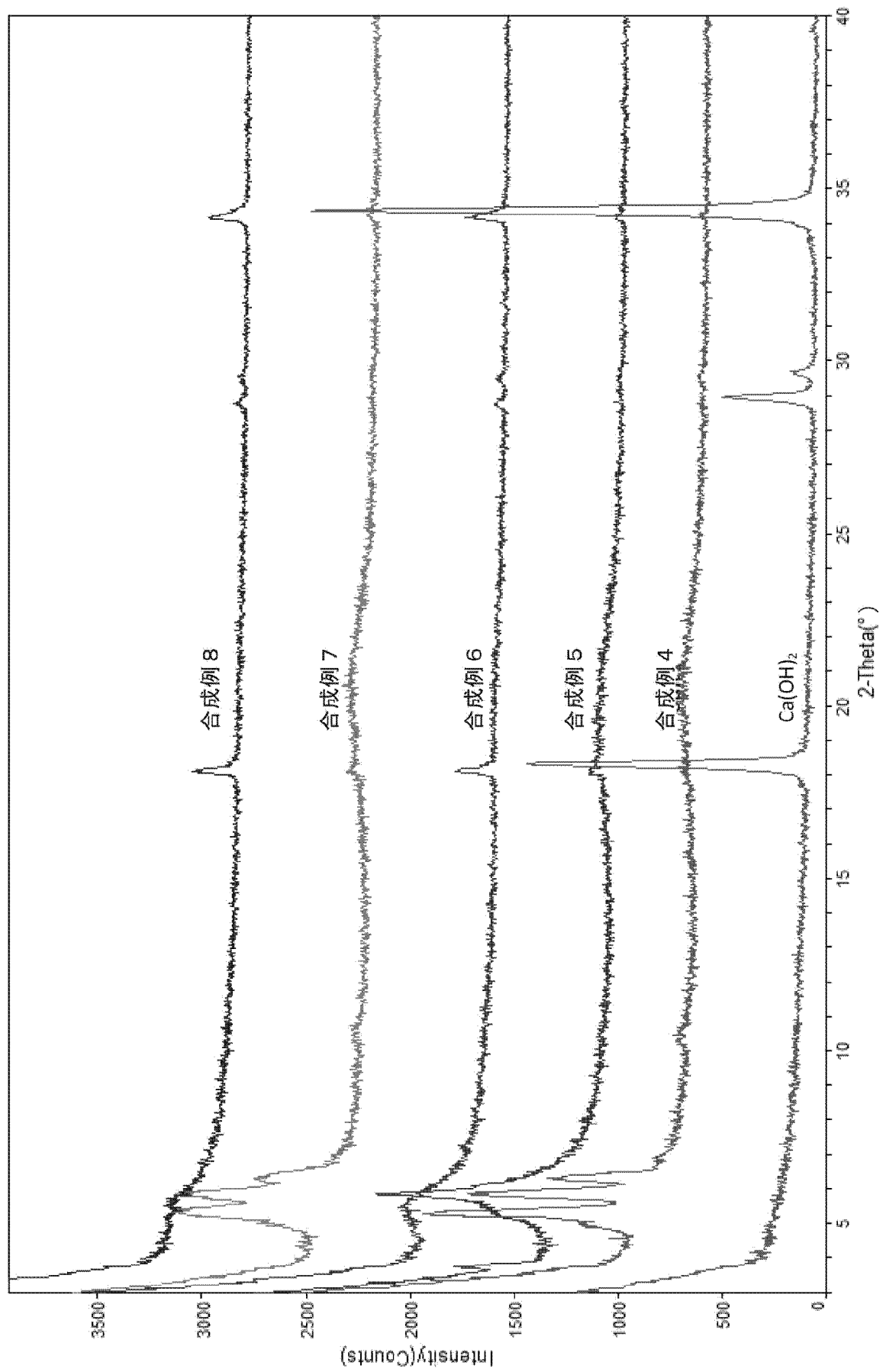
[図4B]



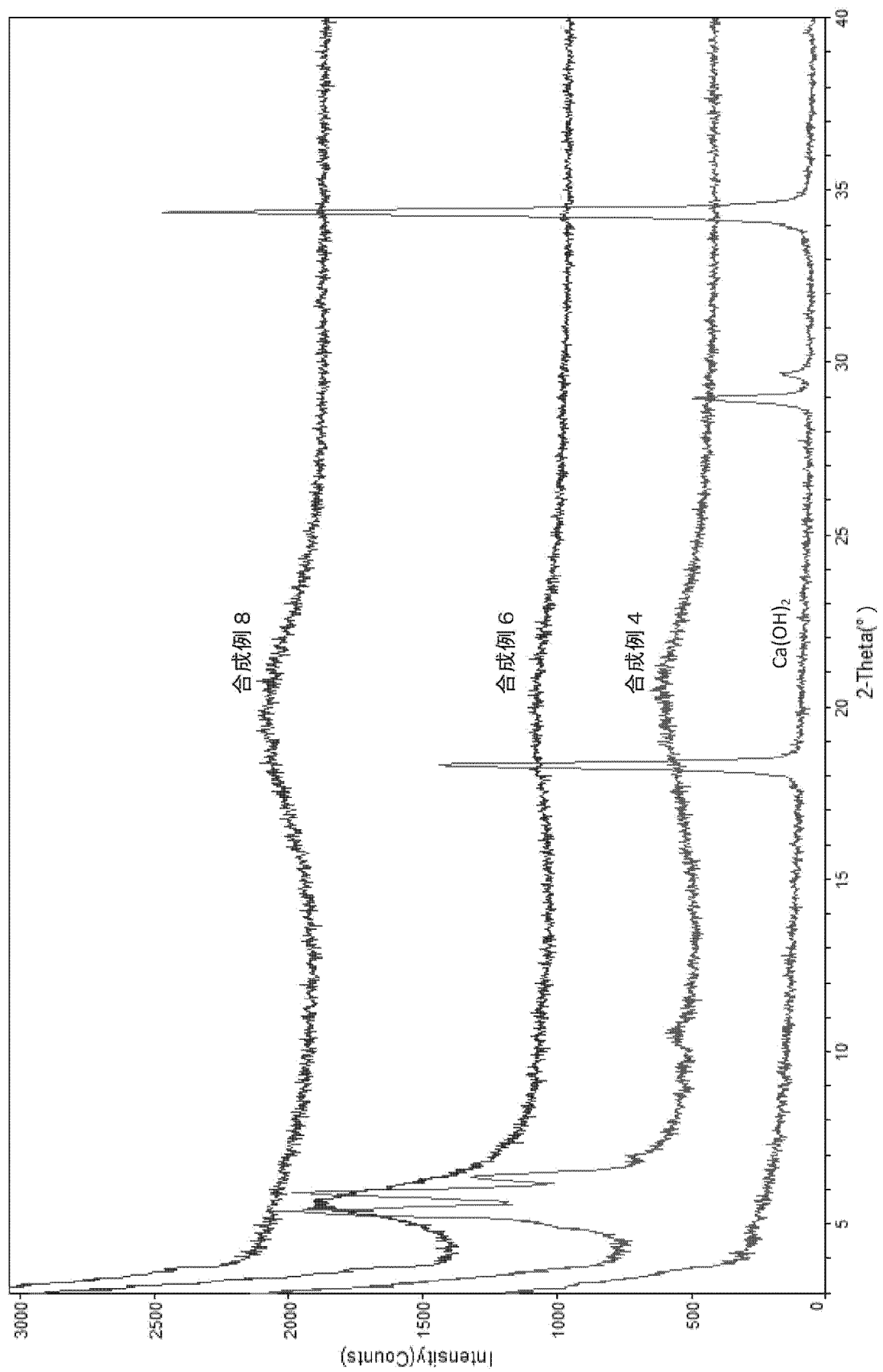
[図5]



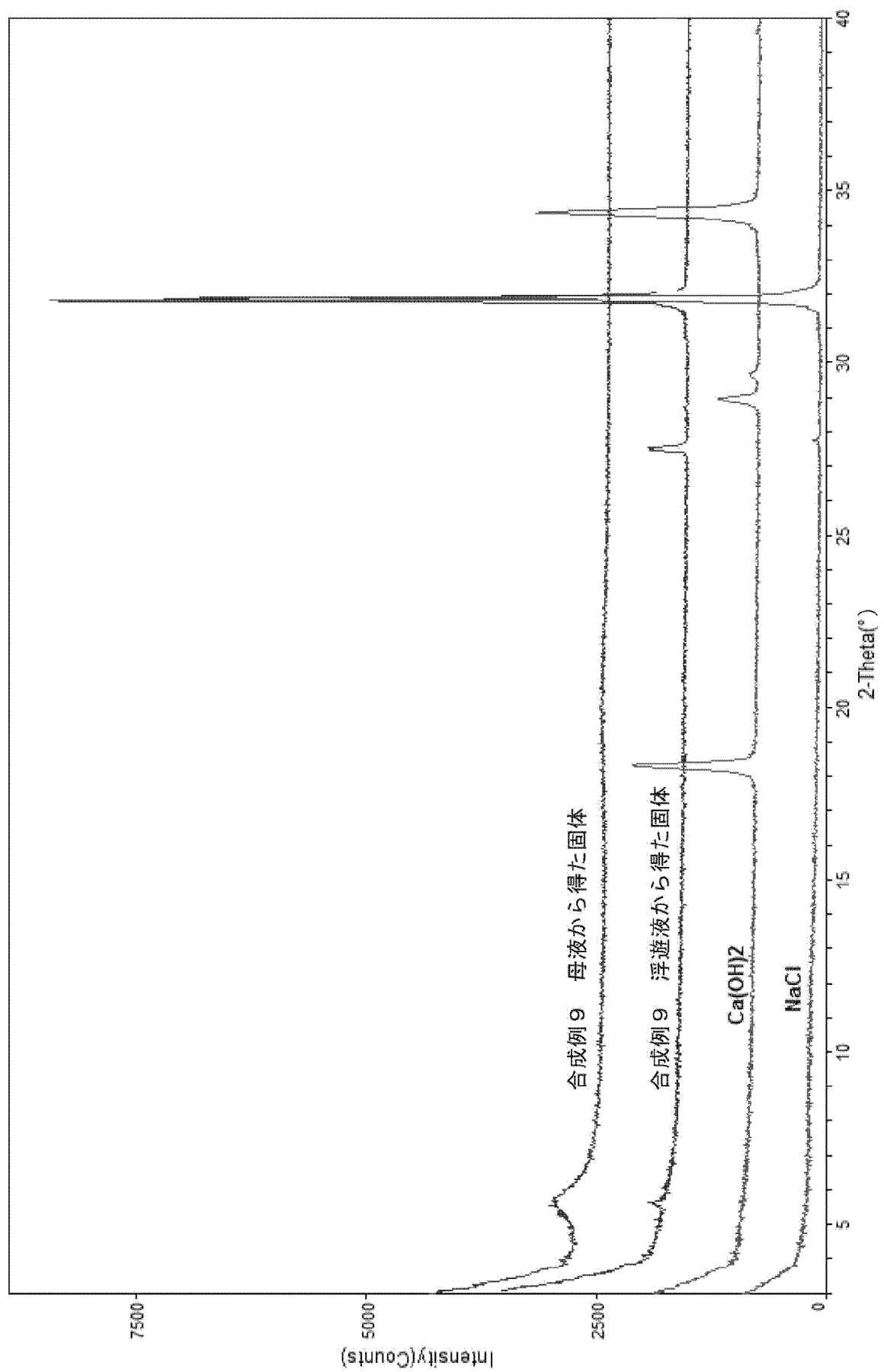
[図6]



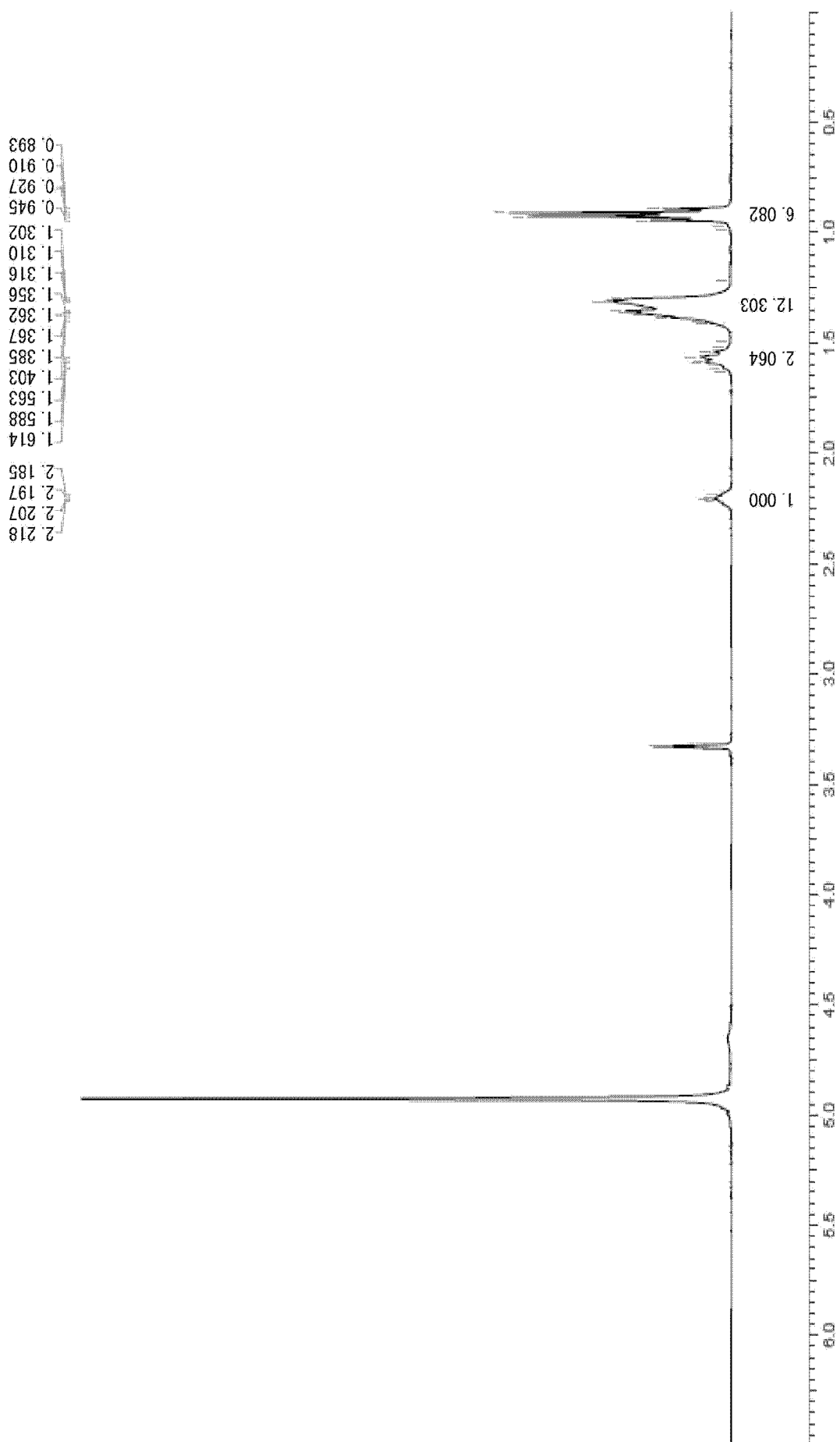
[図7]



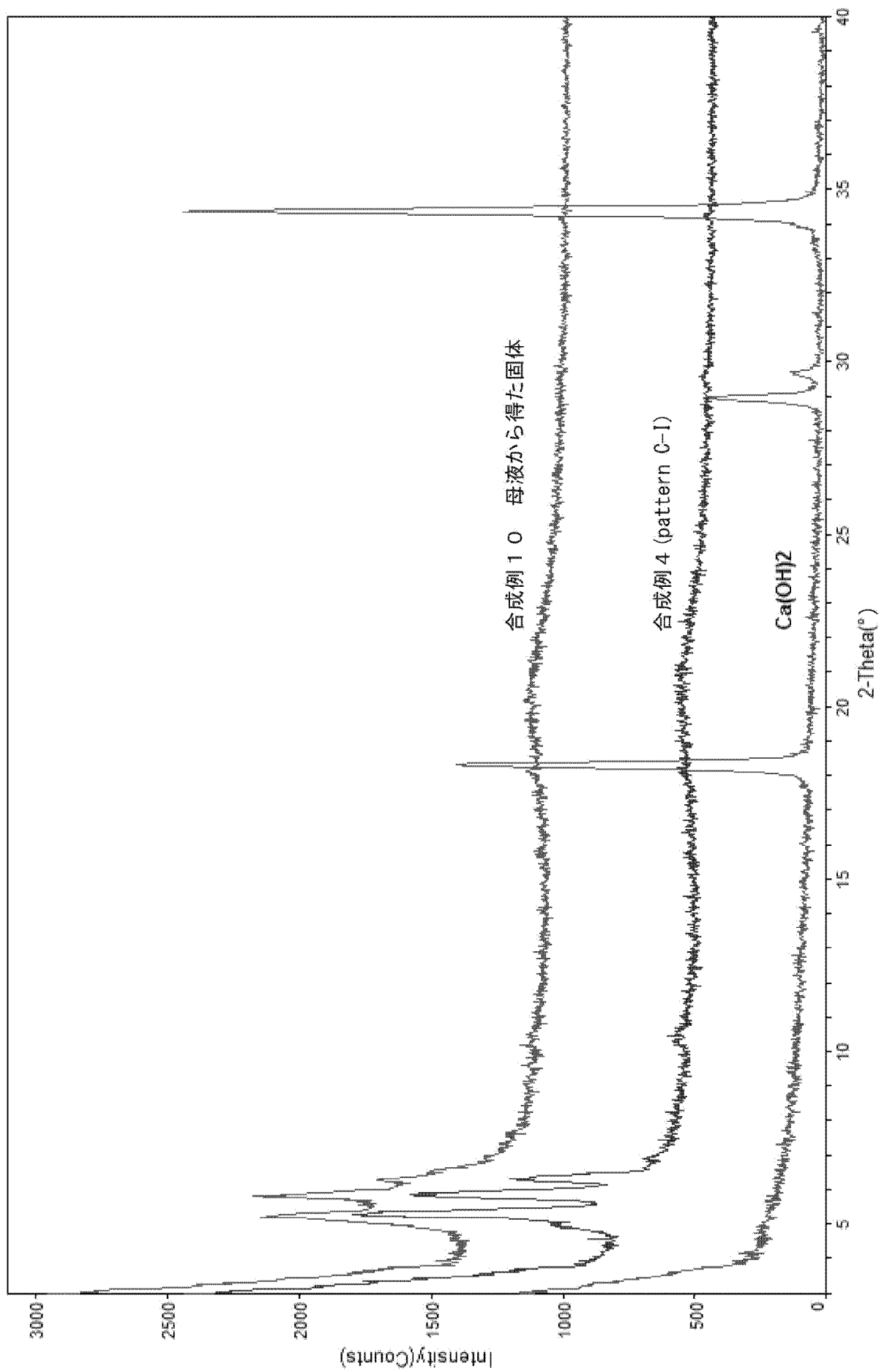
[図8]



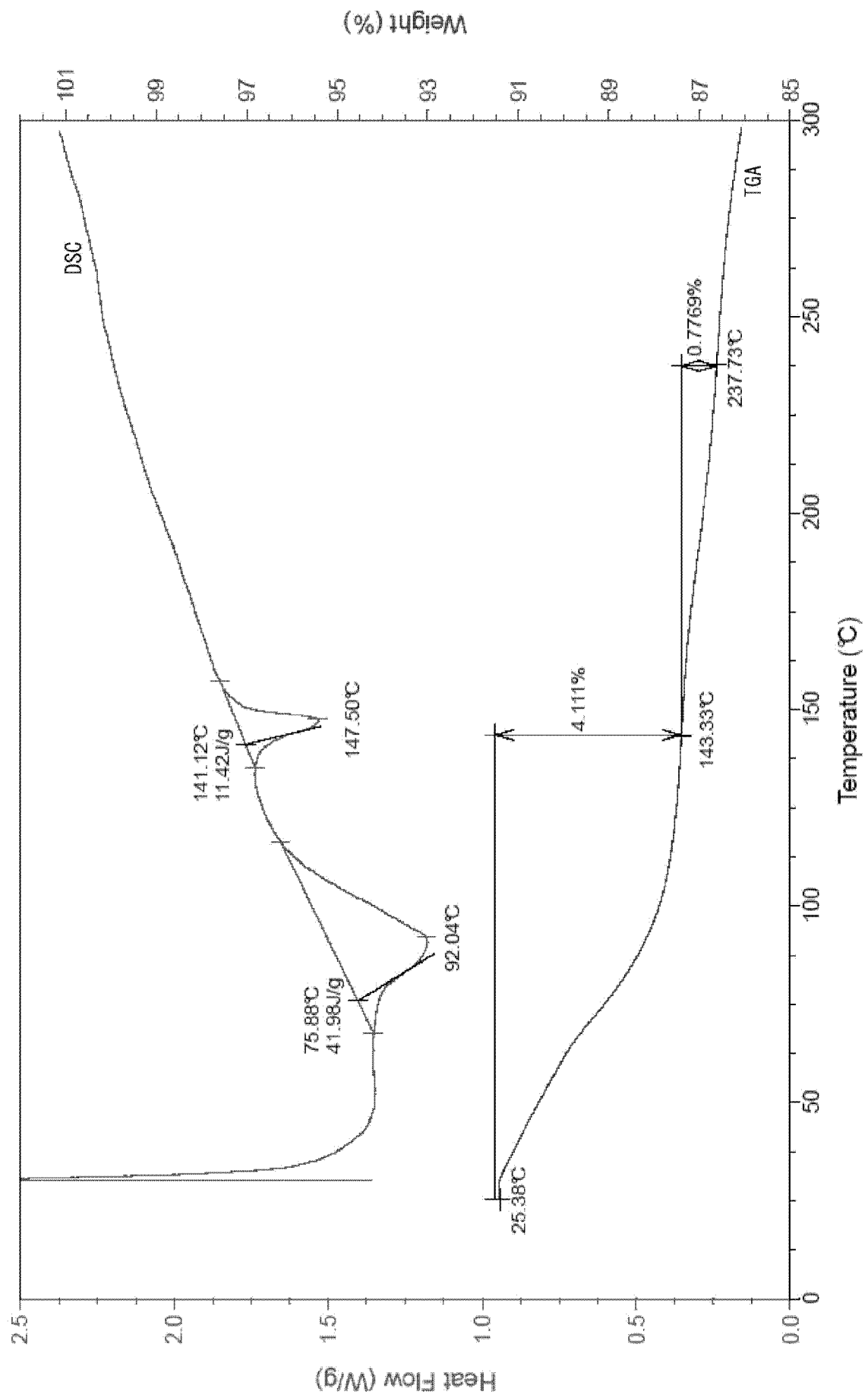
[6]



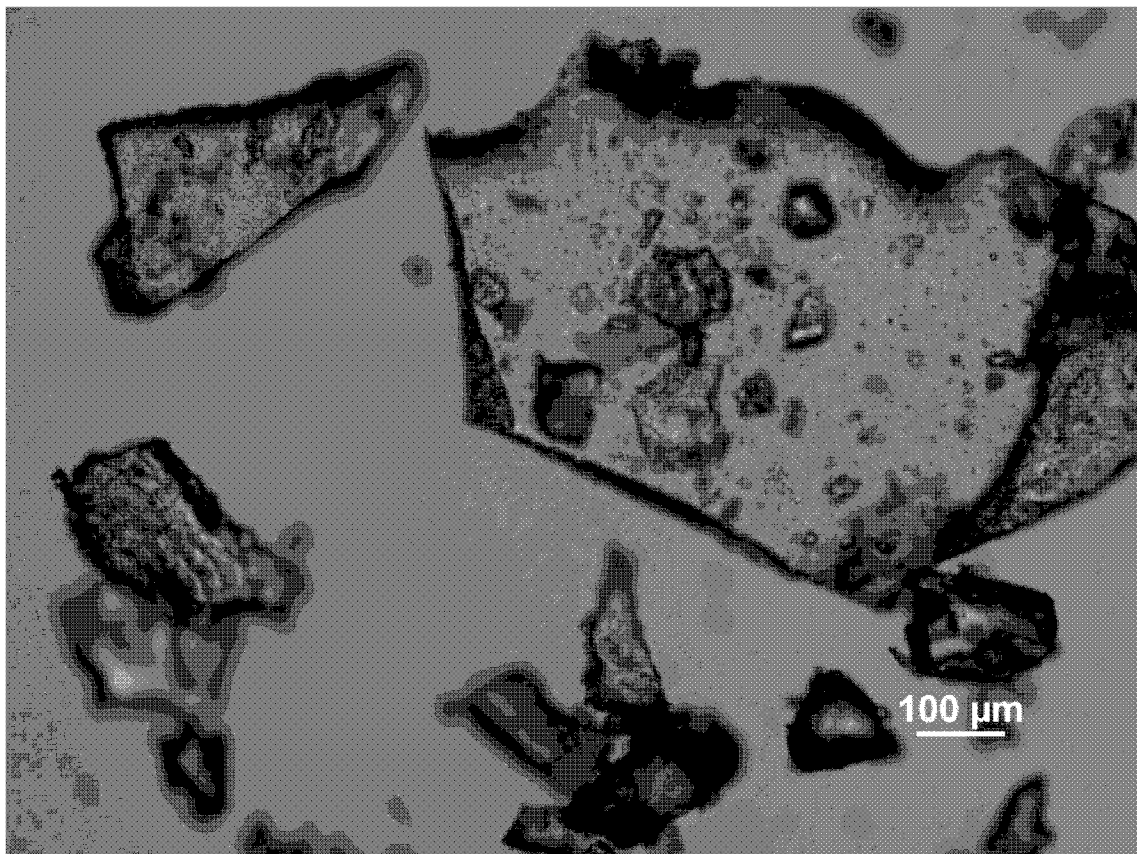
[図10]



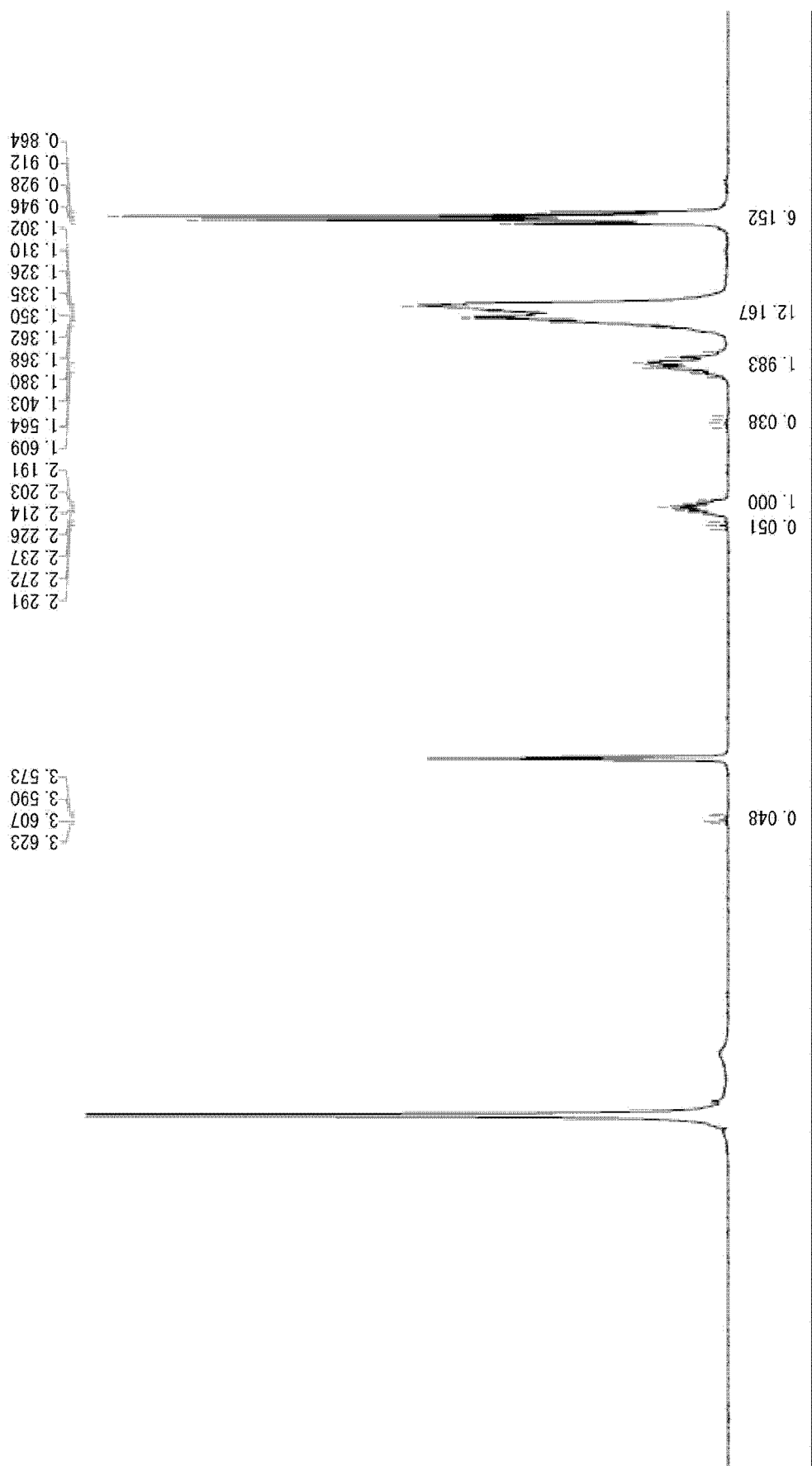
[図11]



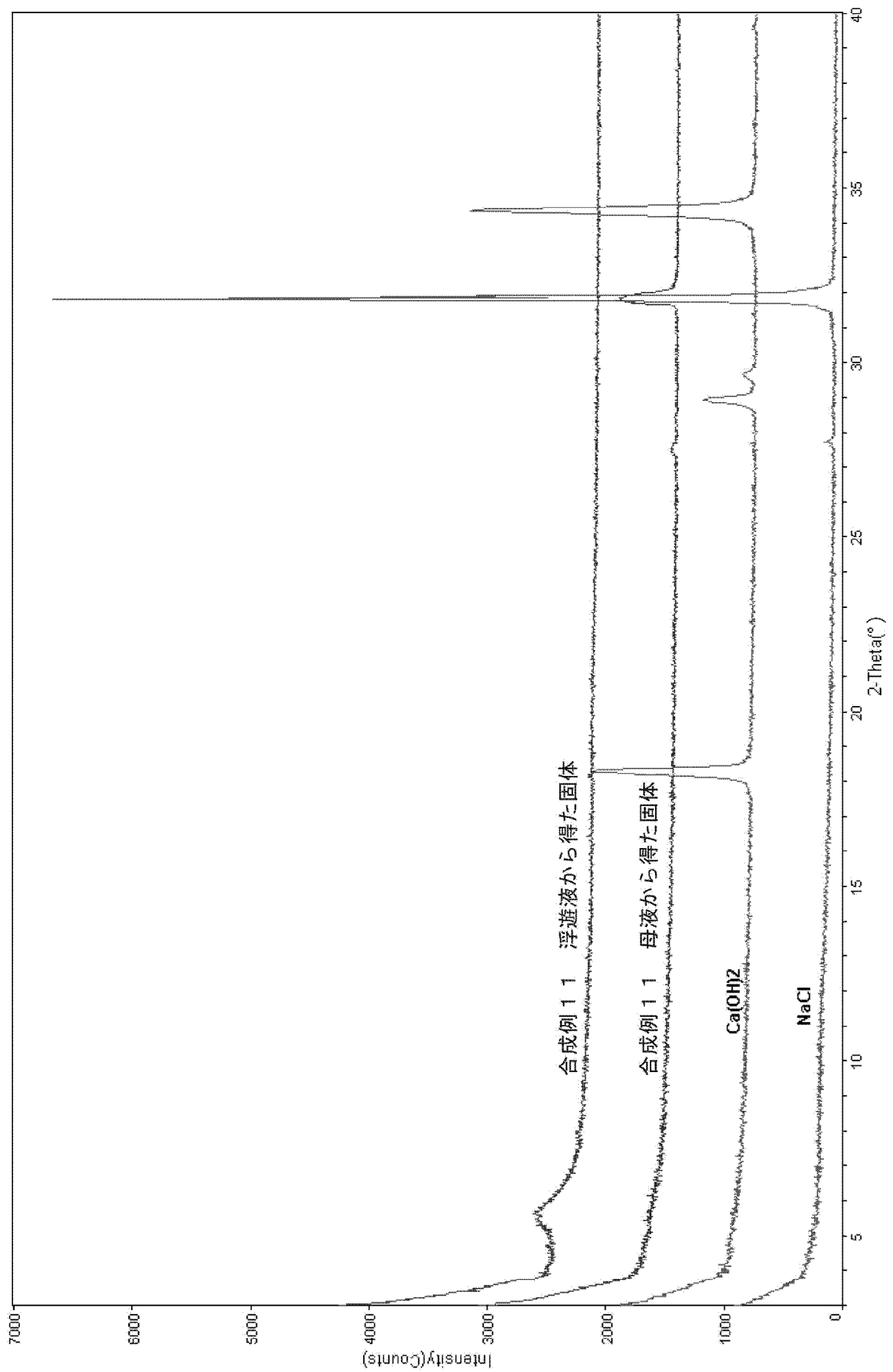
[図12]



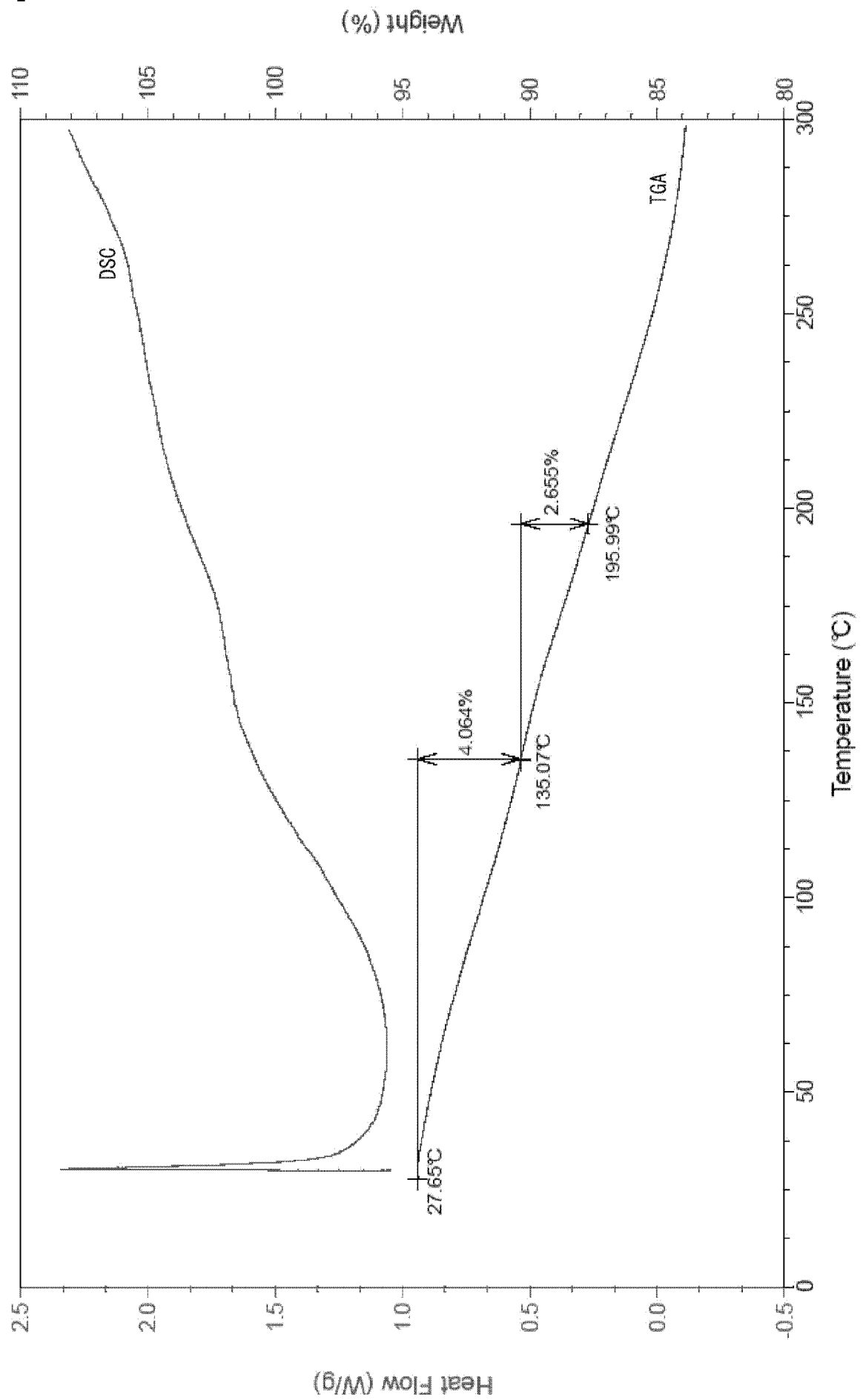
[図13]



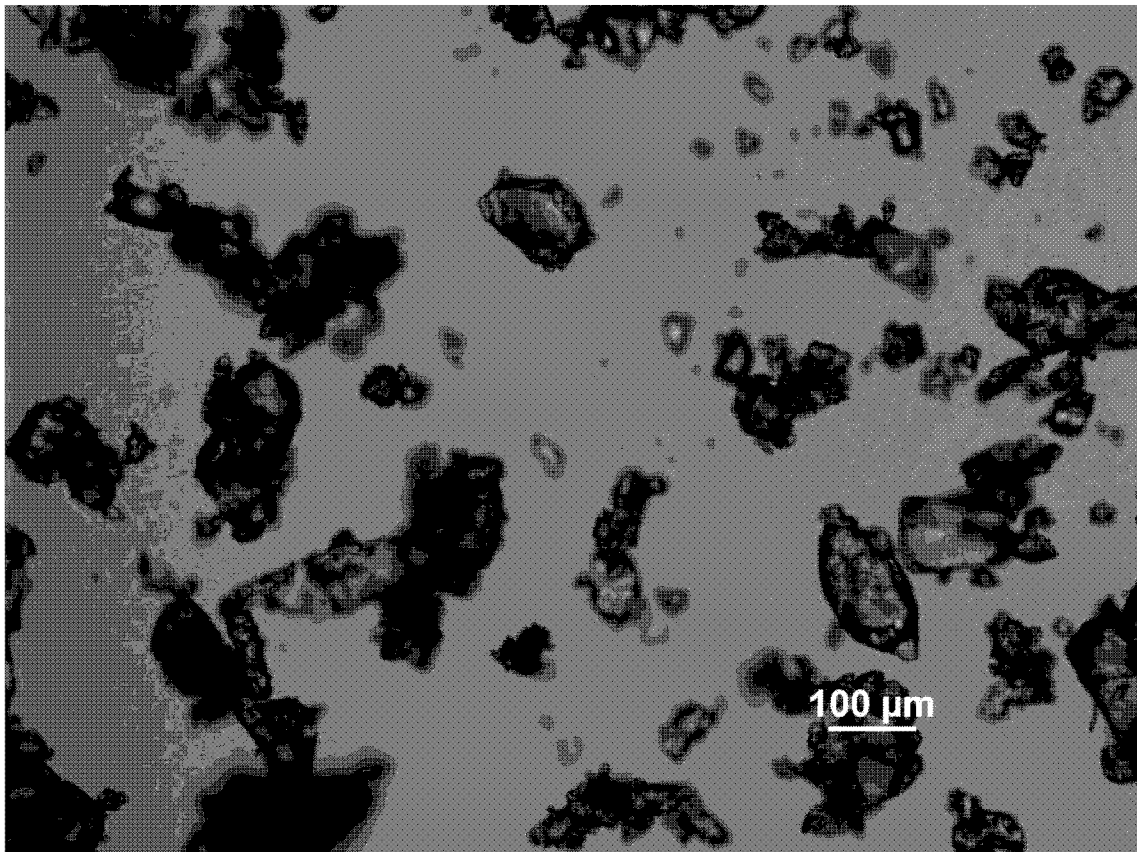
[図14]



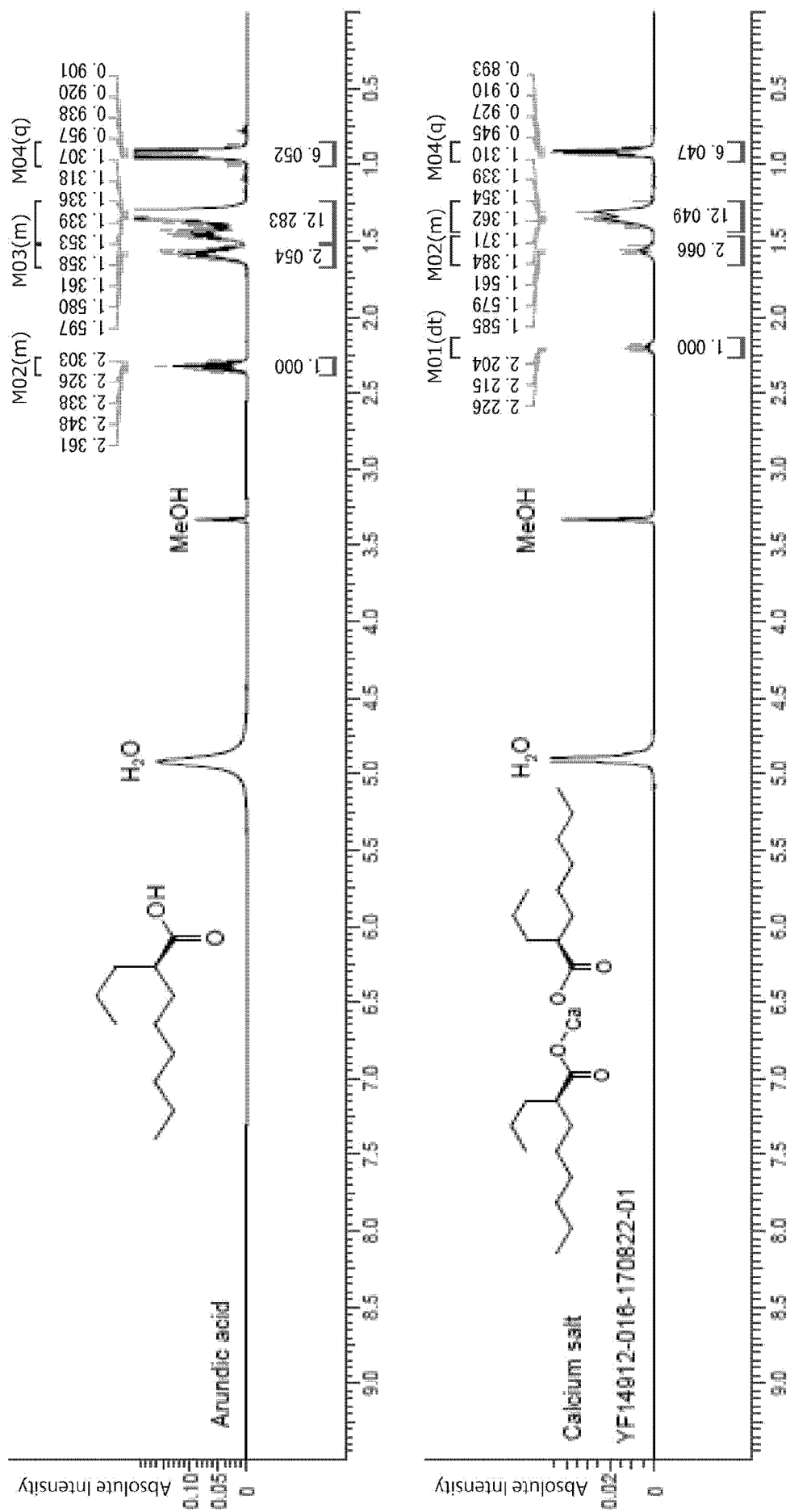
[図15]



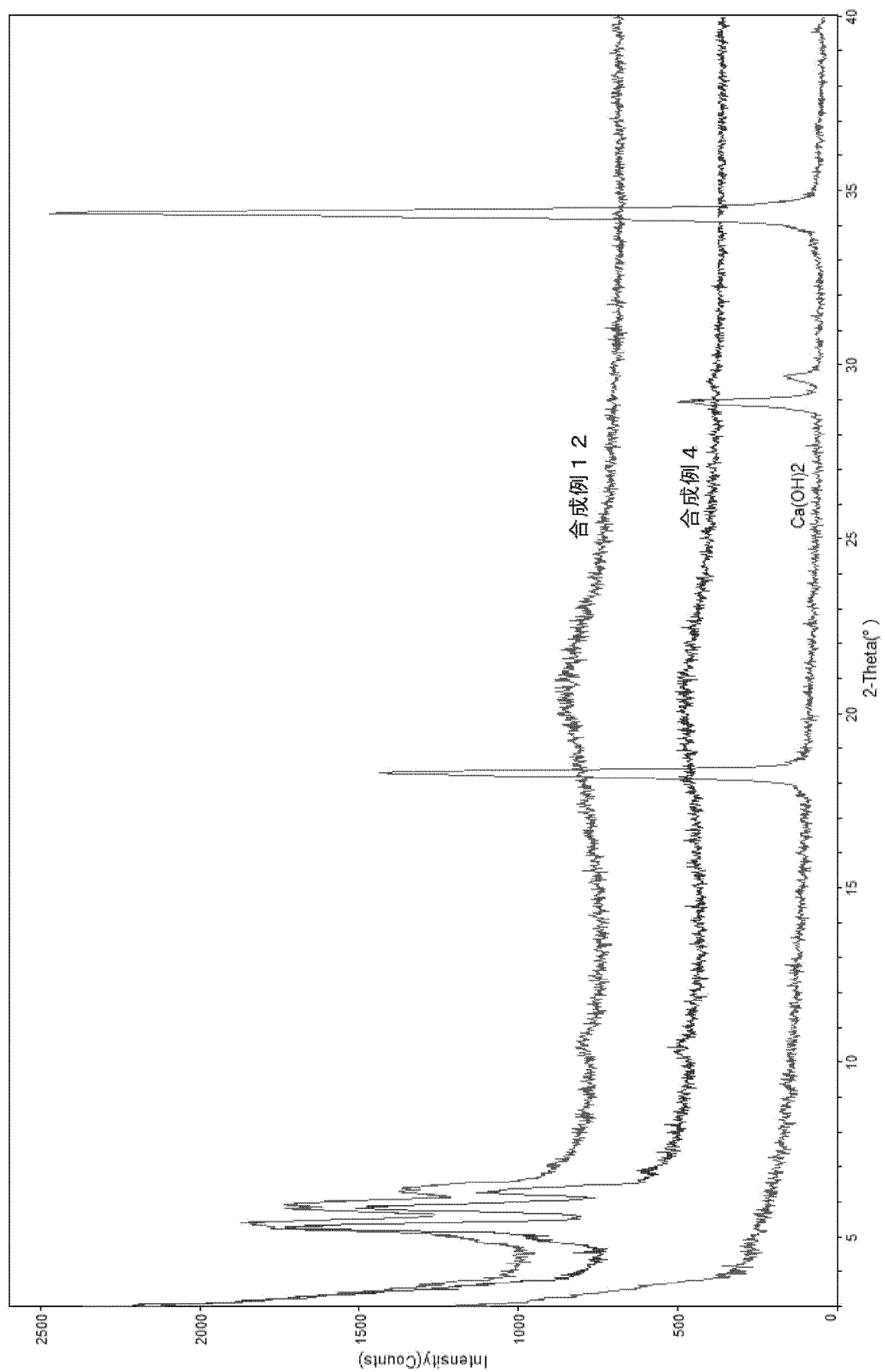
[図16]



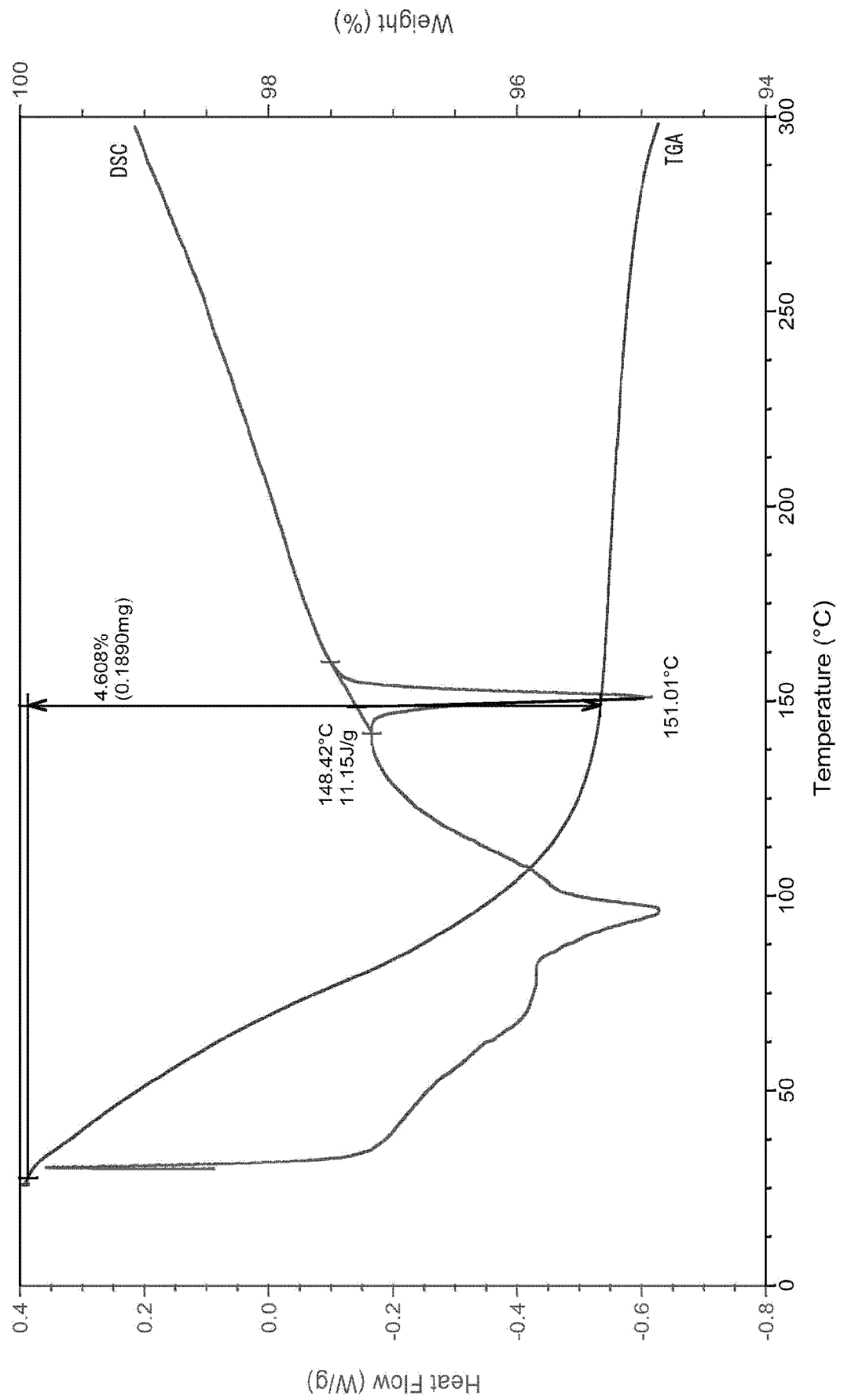
[図17]



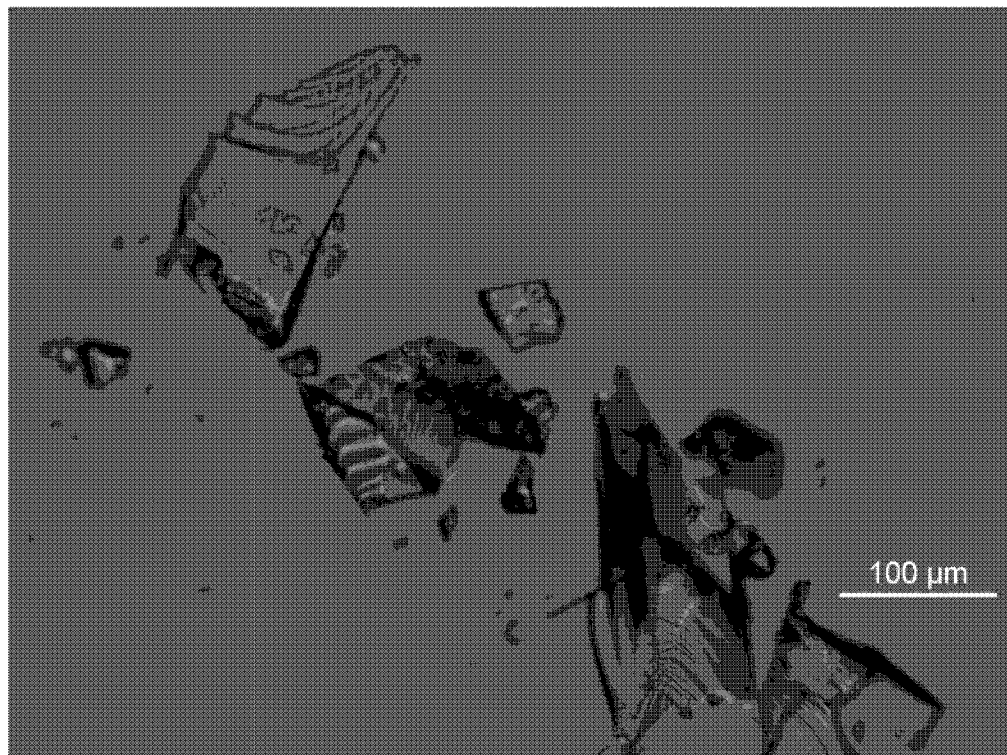
[図18]



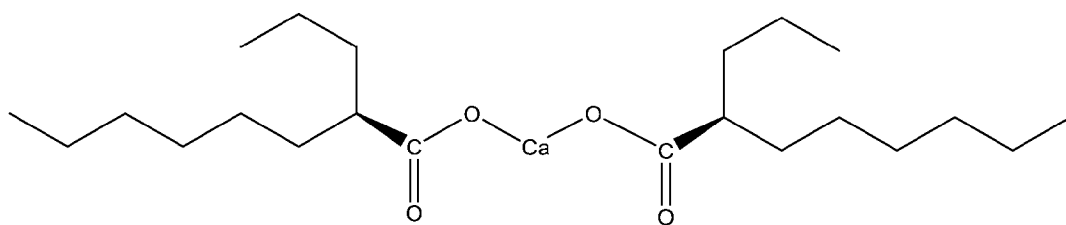
[図19]



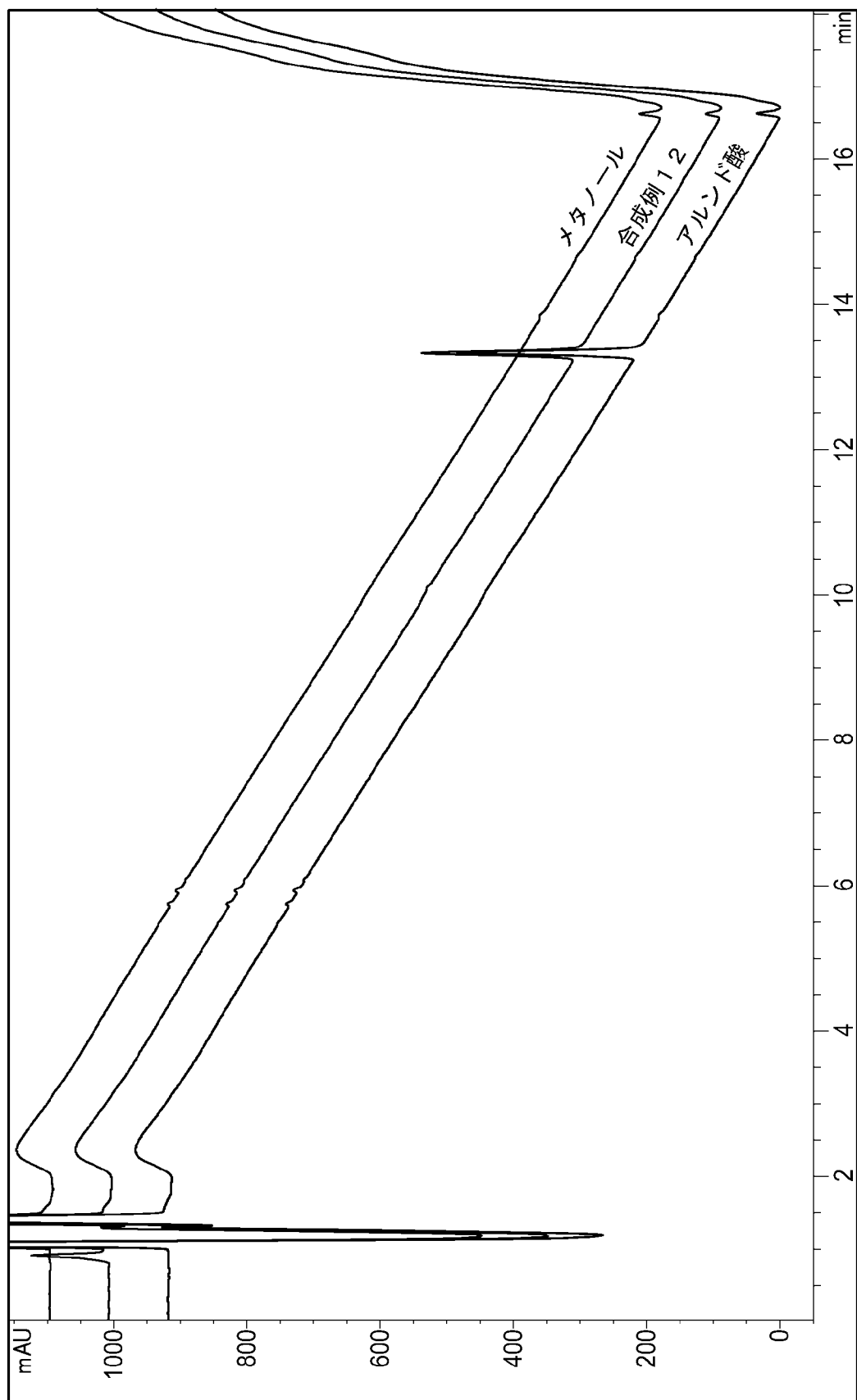
[図20]



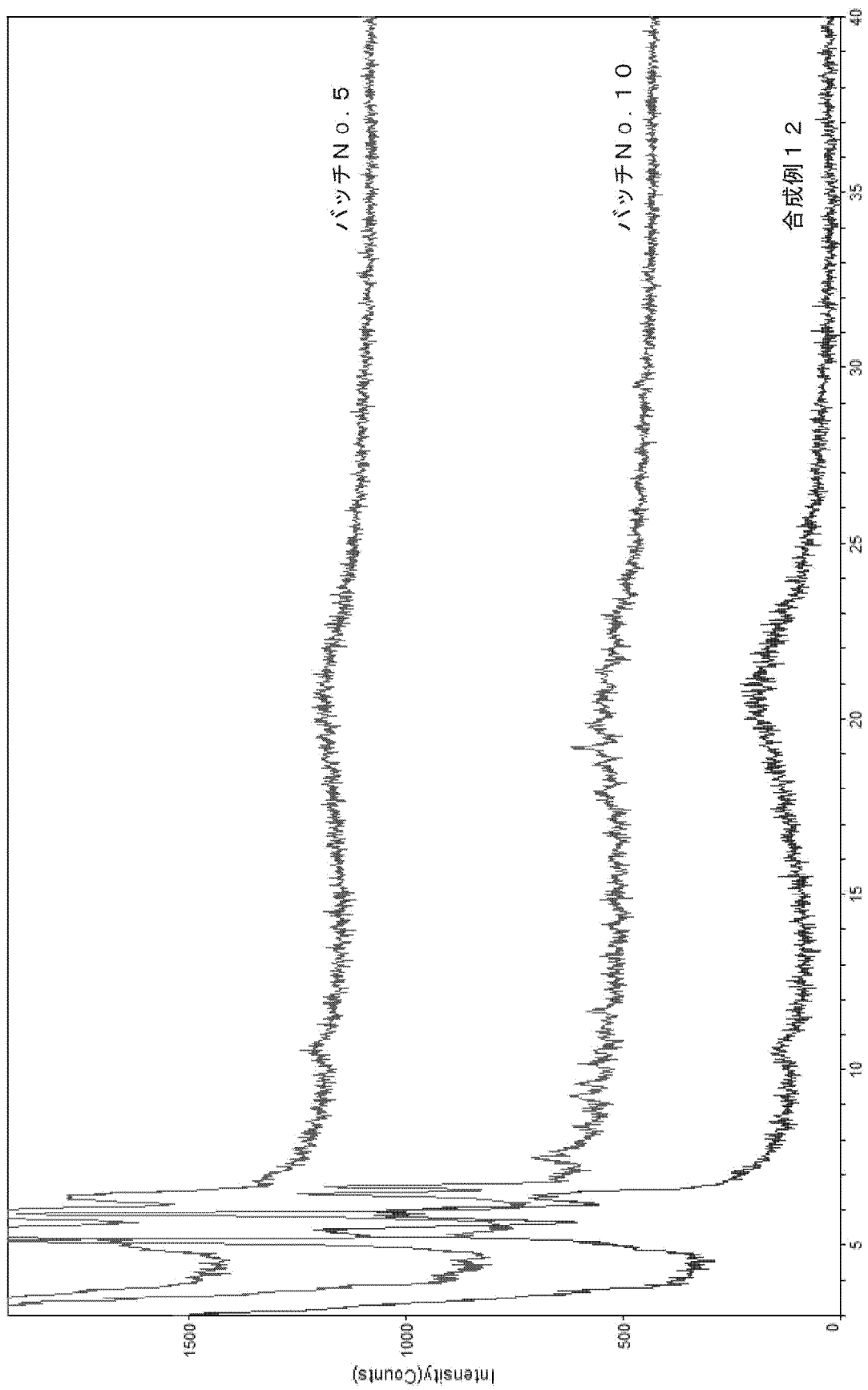
[図21]



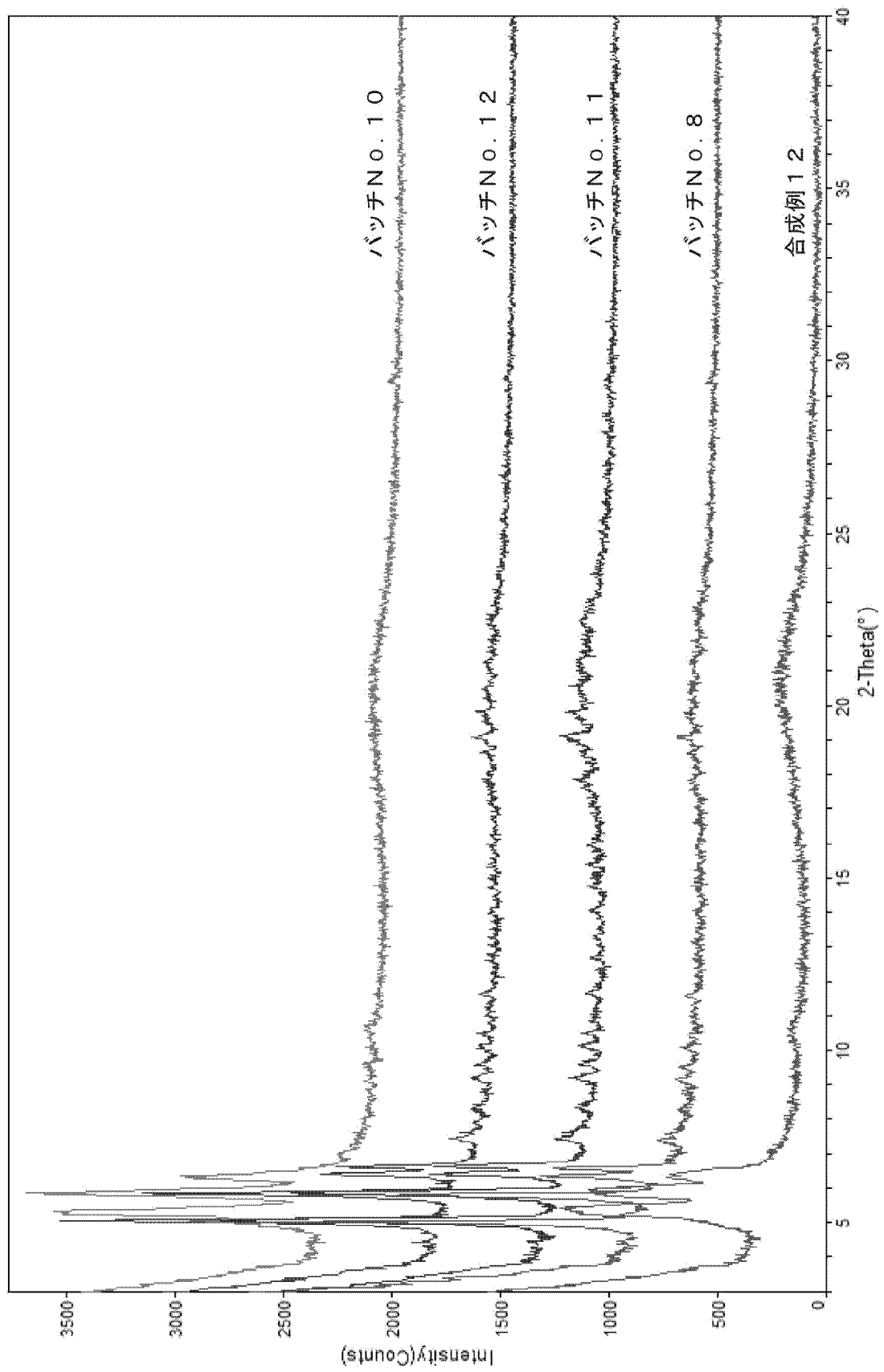
[図22]



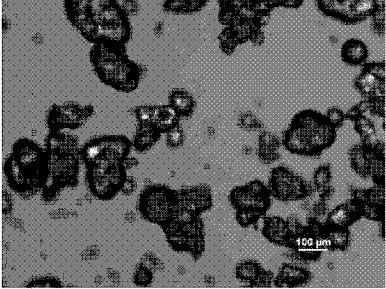
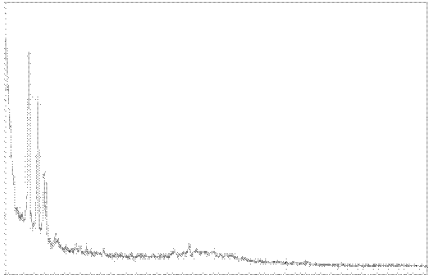
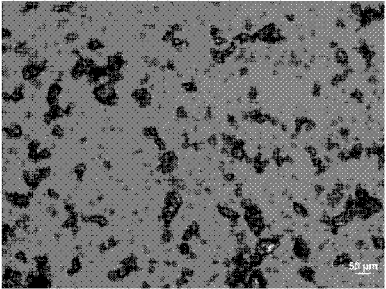
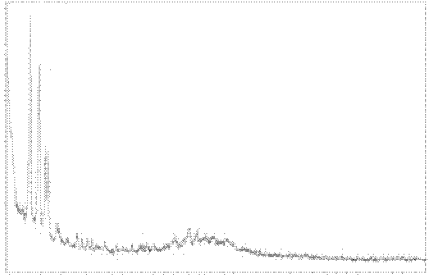
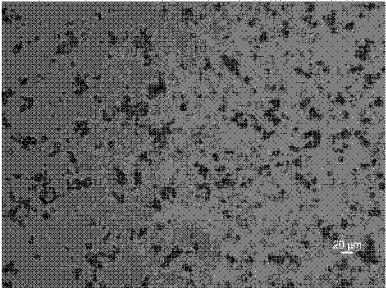
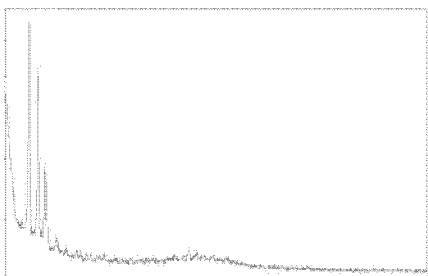
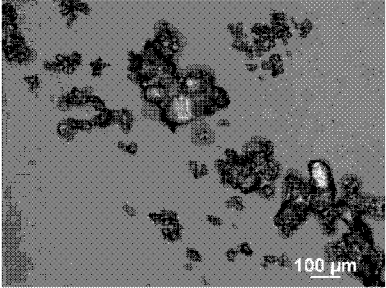
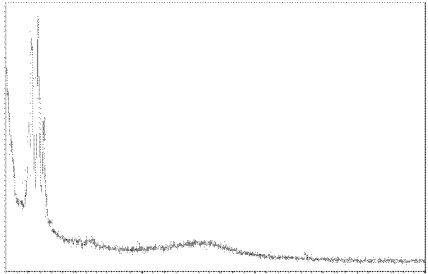
[図23]



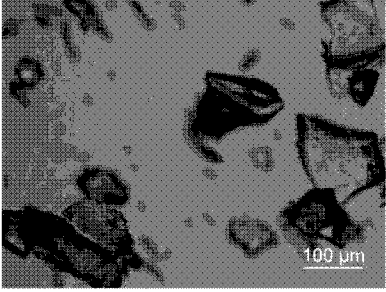
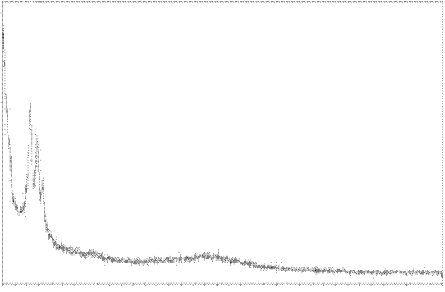
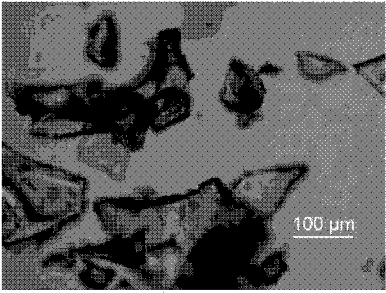
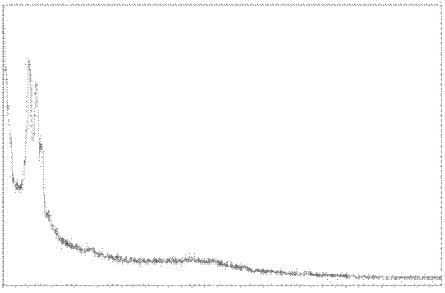
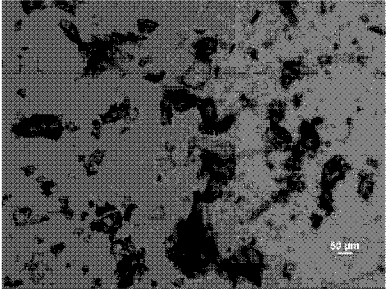
[図24]



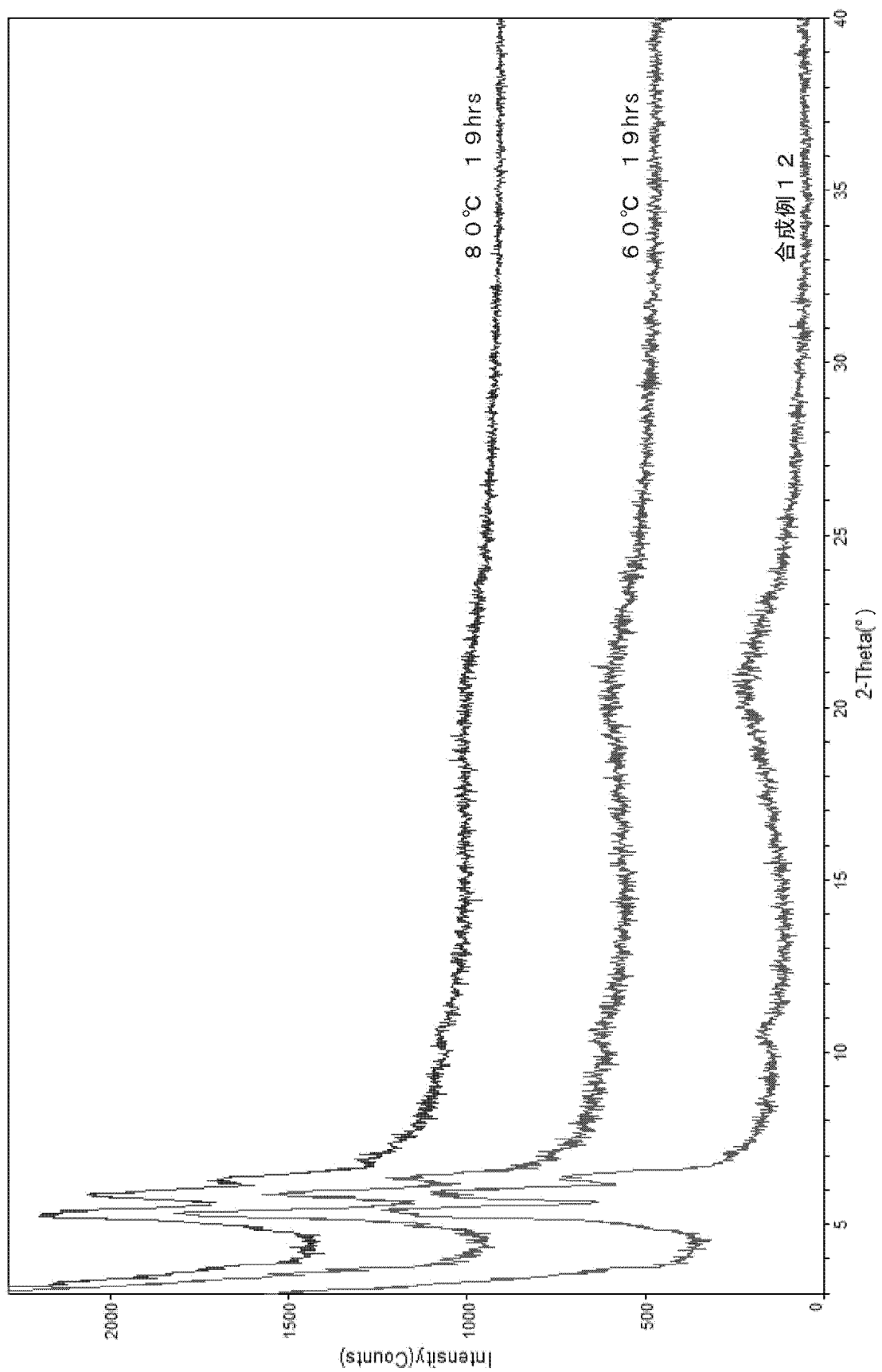
[図25]

Item	Temp. (°C)	Time (hr)	PLM results	XRPD results	XRPD pattern
Slurry in water system	25	21			C-II
	35	65			C-II
	35	89			C-II
	50	42			C-I

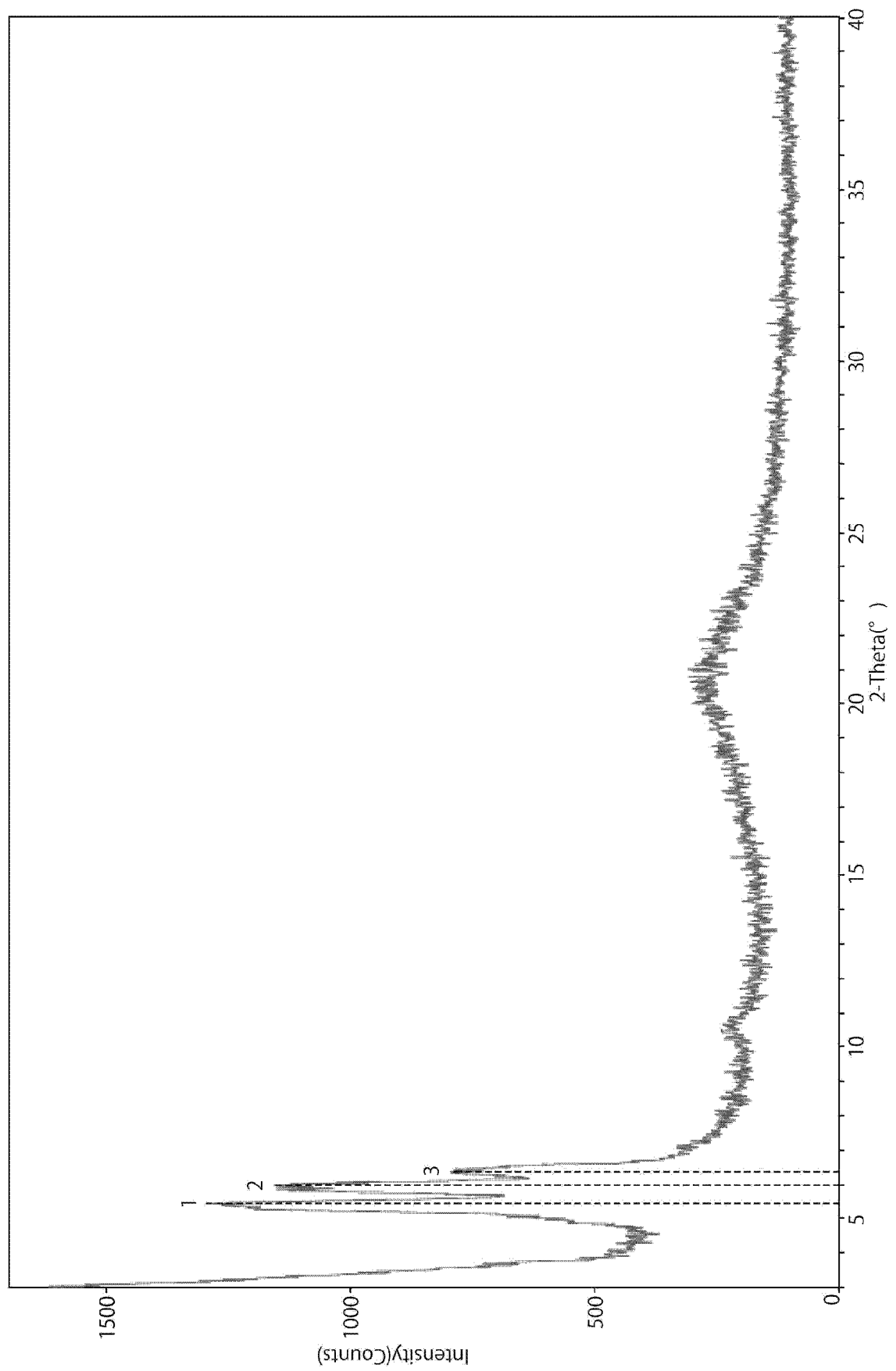
[図26]

Temp. (°C)	Time (hr)	PLM results	XRPD results	XRPD pattern
60	19			C-I
80	19			C-I
60	91		N/A	N/A
80	91		N/A	N/A

[図27]



[図28-1]



[図28-2]

Peak Search Report (3 Peaks, Max P/N = 10.6)

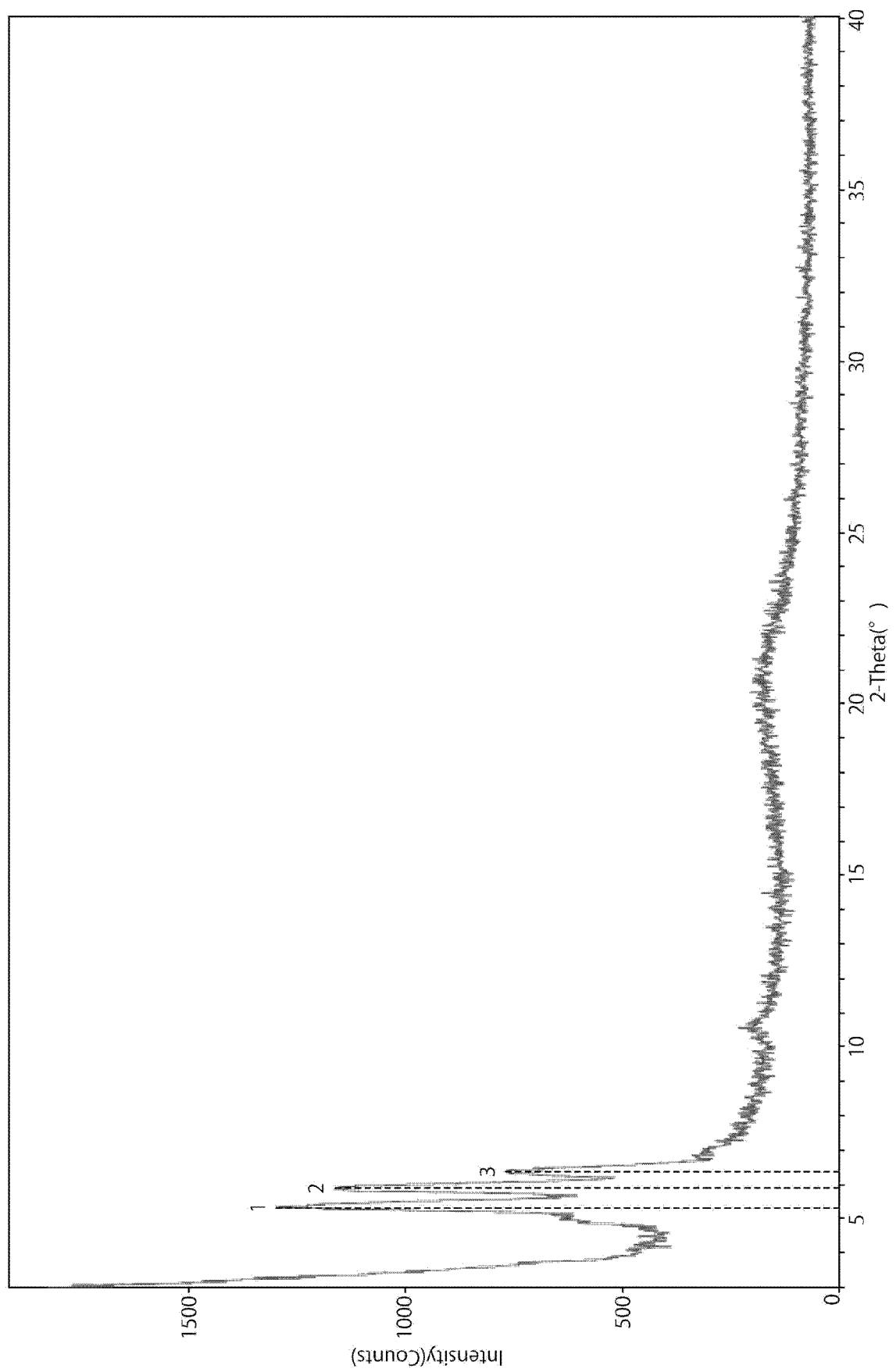
PEAK: 27-pts/Parabolic Filter, Threshold=3.0, Cutoff=0.1%, BG=3/1.0, Peak-Top=Summit

No.	2-Theta	d(A)	BG	Height	Highest I%	Area	Area I%	FWHM
1	5.445	16.2176	558	735	100	17396	91.1	0.397
2	5.959	14.8191	436	719	97.8	19094	100	0.445
3	6.352	13.9031	272	522	71	11927	62.5	0.383

d(Λ) = d spacing(Λ), BG = back ground signal, Height = peak height

I% = percentage compared with the highest area, FWHM = full width at half maximum

[図29-1]



[図29-2]

Peak Search Report (3 Peaks, Max P/N = 11.3)

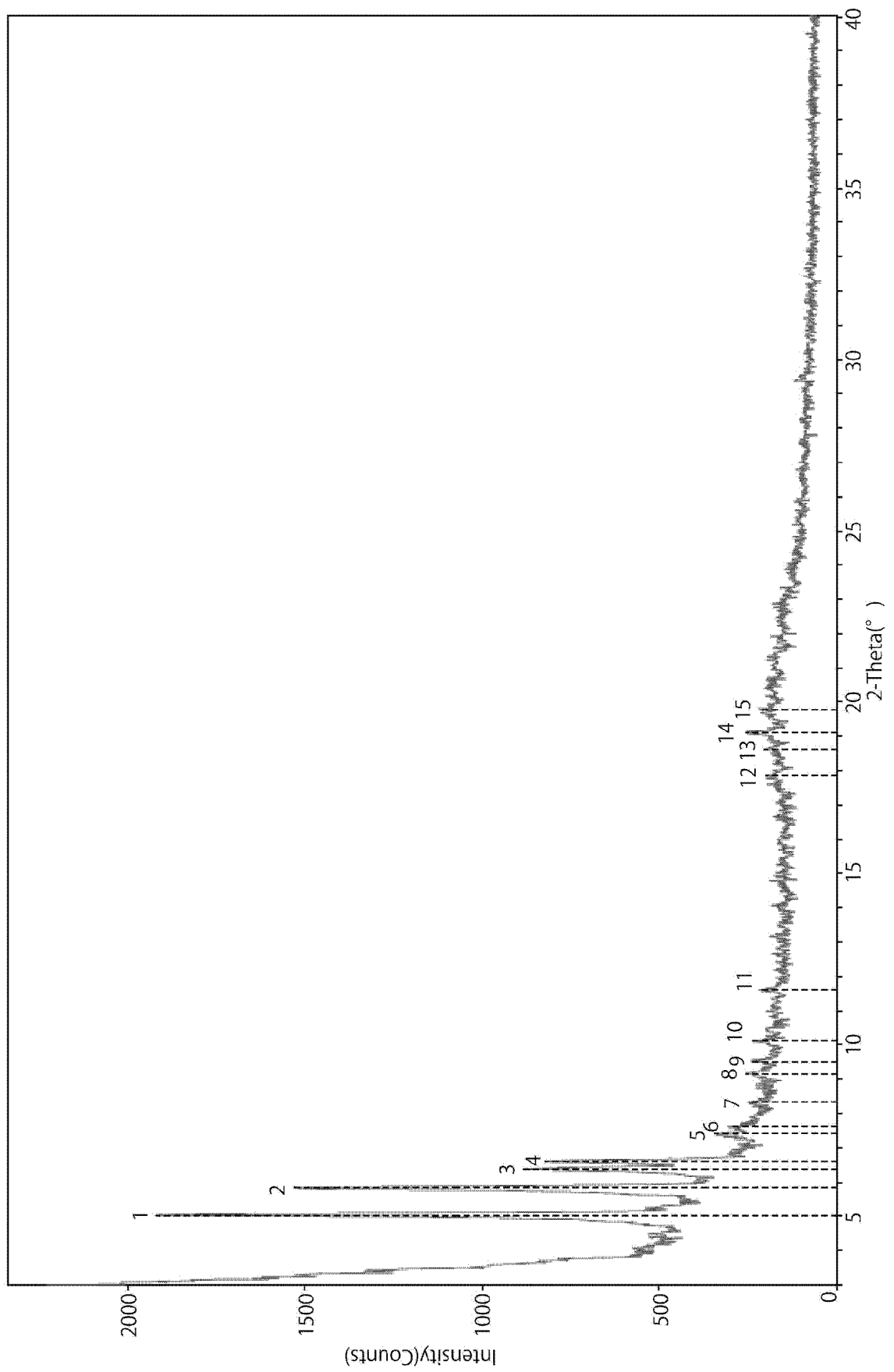
PEAK: 27-pts/Parabolic Filter, Threshold=3.0, Cutoff=0.1%, BG=3/1.0, Peak-Top=Summit

No.	2-Theta	d(A)	BG	Height	Highest I%	Area	Area I%	FWHM
1	5.328	16.5727	489	812	100	16788	100	0.347
2	5.86	15.0692	421	744	91.6	15419	91.8	0.347
3	6.353	13.9007	252	515	63.4	10110	60.2	0.329

$d(\lambda)$ = d spacing(λ), BG = back ground signal, Height = peak height

I% = percentage compared with the highest area, FWHM = full width at half maximum

[図30-1]



[図30-2]

Peak Search Report (15 Peaks, Max P/N = 16.9)

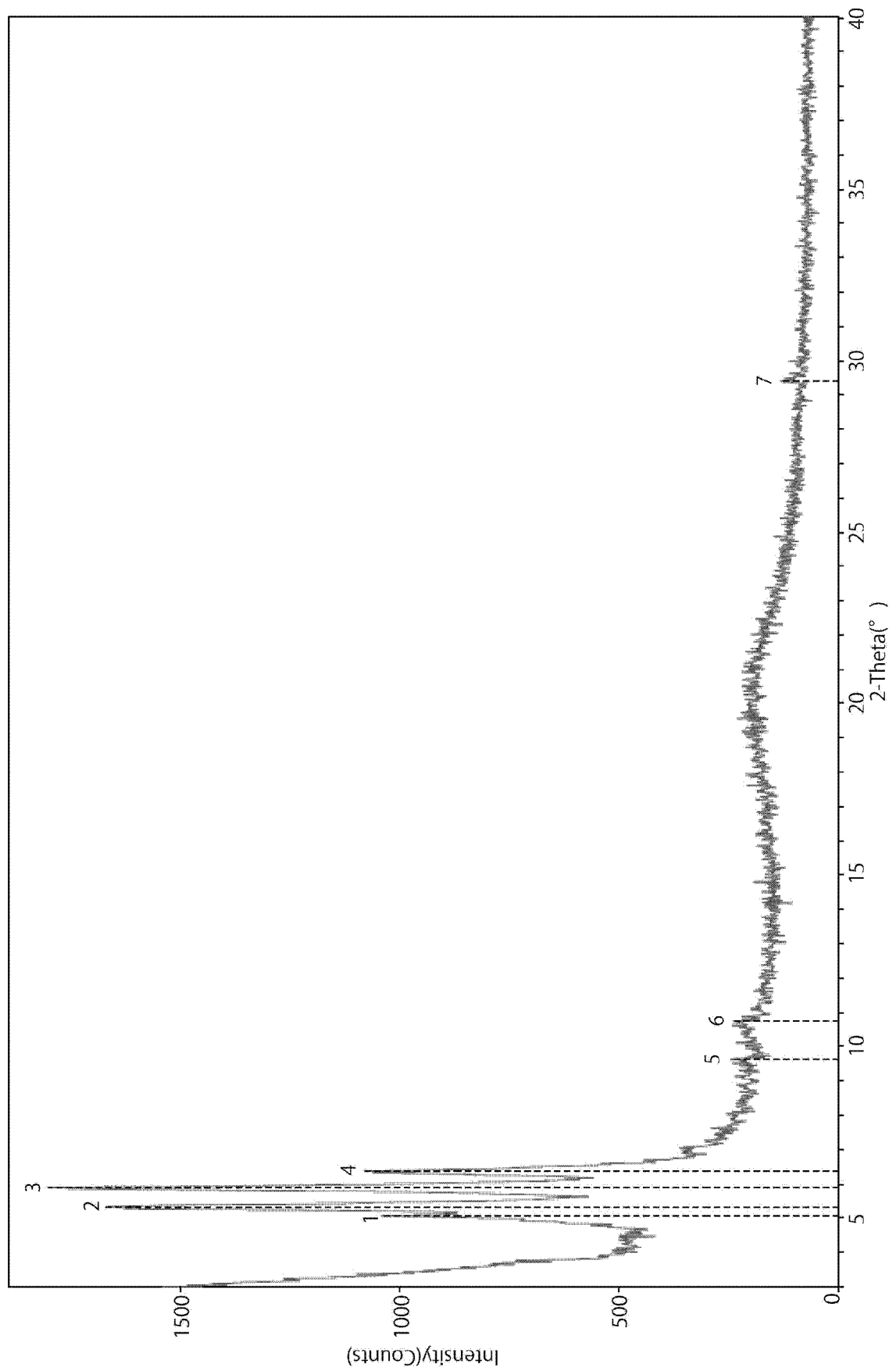
PEAK: 17-pts/Parabolic Filter, Threshold=3.0, Cutoff=0.1%, BG=3/1.0, Peak-Top=Summit

No.	2-Theta	d(A)	BG	Height	Highest I%	Area	Area I%	FWHM
1	5.034	17.5394	442	1479	100	11728	100	0.133
2	5.819	15.1766	383	1146	77.5	9887	84.3	0.145
3	6.373	13.8566	353	528	35.7	4690	40	0.149
4	6.592	13.3973	320	500	33.8	3420	29.2	0.115
5	7.41	11.9201	233	108	7.3	1324	11.3	0.206
6	7.594	11.6318	226	76	5.1	1557	13.3	0.343
7	8.316	10.6239	196	50	3.4	353	3	0.118
8	9.173	9.6333	175	78	5.3	1170	10	0.251
9	9.511	9.2909	175	64	4.3	776	6.6	0.203
10	10.098	8.7524	165	69	4.7	527	4.5	0.128
11	11.594	7.6263	152	62	4.2	767	6.5	0.207
12	17.853	4.9643	142	54	3.7	1025	8.7	0.318
13	18.63	4.7587	155	46	3.1	383	3.3	0.14
14	19.127	4.6363	160	91	6.2	698	6	0.129
15	19.804	4.4793	168	50	3.4	580	4.9	0.194

d(A) = d spacing(A),BG = back ground signal,Height = peak height

I% = percentage compared with the highest area,FWHM = full width at half maximum

[図31-1]



[図31-2]

Peak Search Report (7 Peaks, Max P/N = 14.4)

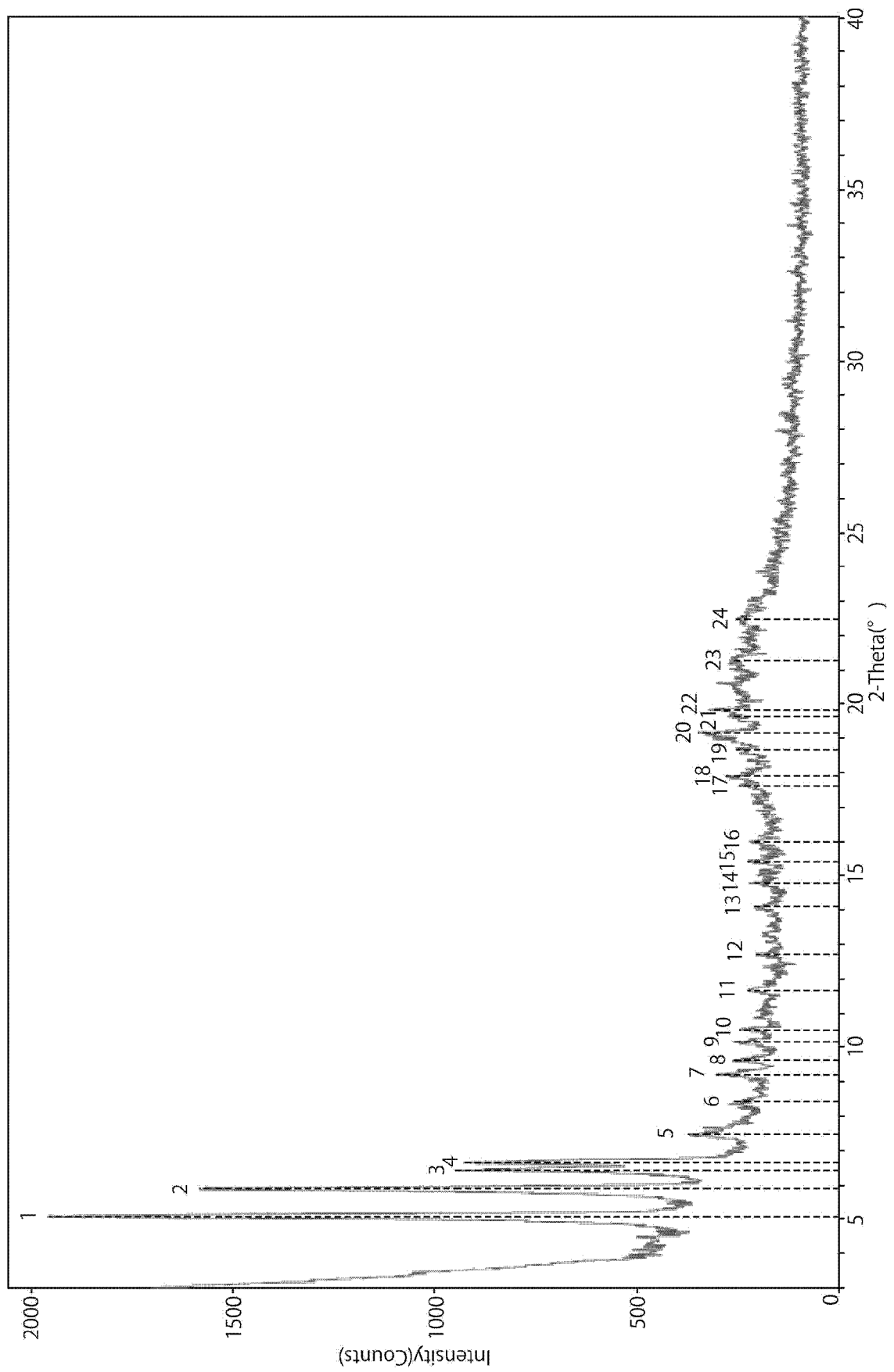
PEAK: 21-pts/Parabolic Filter, Threshold=3.0, Cutoff=0.1%, BG=3/1.0, Peak-Top=Summit

No.	2-Theta	d(A)	BG	Height	Highest I%	Area	Area I%	FWHM
1	5.054	17.4719	557	484	39.5	4713	23.9	0.163
2	5.327	16.5758	544	1127	92	19714	100	0.293
3	5.877	15.0247	577	1225	100	13170	66.8	0.18
4	6.371	13.8608	271	809	66	13210	67	0.274
5	9.628	9.1782	183	60	4.9	346	1.8	0.097
6	10.727	8.2409	172	64	5.2	1422	7.2	0.373
7	29.391	3.0364	77	51	4.2	568	2.9	0.187

d(A) = d spacing(A), BG = back ground signal, Height = peak height

I% = percentage compared with the highest area, FWHM = full width at half maximum

[図32-1]



[図32-2]

Peak Search Report (24 Peaks, Max P/N = 17.6)

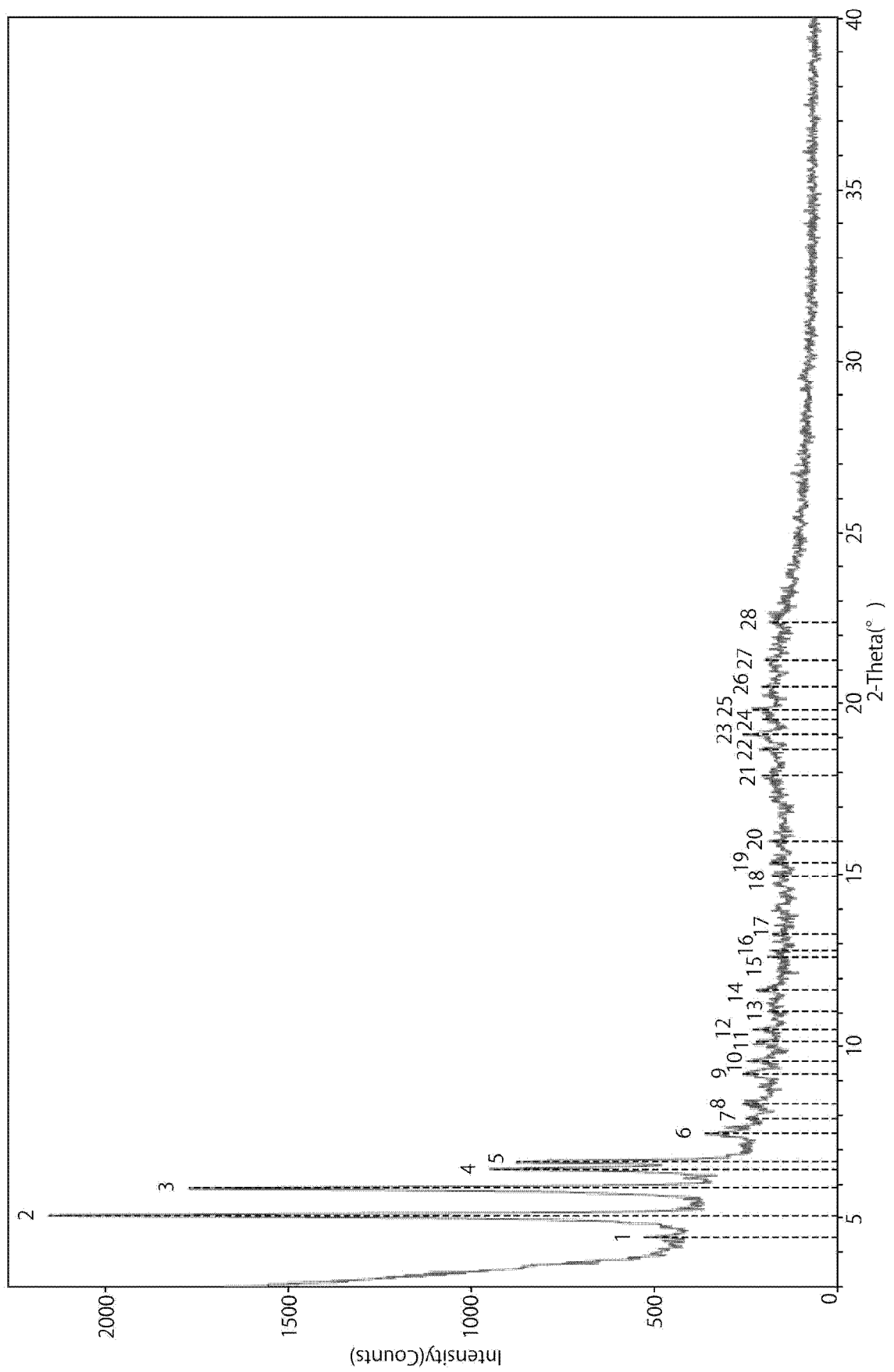
PEAK: 19-pts/Parabolic Filter, Threshold=3.0, Cutoff=0.1%, BG=3/1.0, Peak-Top=Summit

No.	2-Theta	d(A)	BG	Height	Highest I%	Area	Area I%	FWHM
1	5.071	17.4103	399	1559	100	14540	100	0.156
2	5.862	15.0644	352	1230	78.9	12046	82.8	0.164
3	6.416	13.7645	319	627	40.2	6953	47.8	0.186
4	6.649	13.2818	290	636	40.8	6182	42.5	0.163
5	7.471	11.8225	223	147	9.4	2117	14.6	0.241
6	8.419	10.4938	197	59	3.8	665	4.6	0.189
7	9.216	9.5884	184	118	7.6	950	6.5	0.135
8	9.608	9.1973	176	84	5.4	456	3.1	0.091
9	10.157	8.702	169	88	5.6	698	4.8	0.133
10	10.514	8.4072	175	69	4.4	466	3.2	0.113
11	11.661	7.5823	161	61	3.9	605	4.2	0.166
12	12.717	6.9553	148	53	3.4	251	1.7	0.079
13	14.085	6.2825	146	60	3.8	578	4	0.162
14	14.779	5.9892	148	70	4.5	710	4.9	0.17
15	15.422	5.7407	161	60	3.8	636	4.4	0.178
16	15.996	5.5362	163	54	3.5	347	2.4	0.108
17	17.635	5.025	176	69	4.4	1918	13.2	0.466
18	17.889	4.9542	181	96	6.2	1636	11.3	0.286
19	18.684	4.7452	193	58	3.7	1108	7.6	0.32
20	19.167	4.6268	207	138	8.9	2861	19.7	0.348
21	19.631	4.5185	213	54	3.5	999	6.9	0.31
22	19.845	4.4701	220	98	6.3	1002	6.9	0.171
23	21.249	4.1779	216	51	3.3	855	5.9	0.281
24	22.47	3.9535	189	61	3.9	1832	12.6	0.504

d(A) = d spacing(A),BG = back ground signal,Height = peak height

I% = percentage compared with the highest area,FWHM = full width at half maximum

[図33-1]



[図33-2]

Peak Search Report (28 Peaks, Max P/N = 18.8)

PEAK: 17-pts/Parabolic Filter, Threshold=3.0, Cutoff=0.1%, BG=3/1.0, Peak-Top=Summit

No.	2-Theta	d(A)	BG	Height	Highest I%	Area	Area I%	FWHM
1	4.453	19.8277	442	83	4.7	440	3.3	0.089
2	5.072	17.4091	407	1749	100	13205	100	0.127
3	5.861	15.0675	368	1403	80.2	10396	78.7	0.124
4	6.43	13.7336	356	593	33.9	4518	34.2	0.128
5	6.634	13.313	328	546	31.2	2837	21.5	0.087
6	7.46	11.8408	229	127	7.3	1318	10	0.174
7	7.919	11.1558	213	33	1.9	151	1.1	0.072
8	8.33	10.6051	189	66	3.8	517	3.9	0.131
9	9.193	9.6117	168	85	4.9	1022	7.7	0.202
10	9.591	9.2141	159	83	4.7	810	6.1	0.164
11	10.144	8.7133	155	63	3.6	698	5.3	0.186
12	10.494	8.423	157	69	3.9	614	4.6	0.149
13	11.032	8.0133	155	31	1.8	421	3.2	0.214
14	11.655	7.5867	148	70	4	817	6.2	0.196
15	12.623	7.0067	133	54	3.1	418	3.2	0.13
16	12.799	6.911	138	42	2.4	374	2.8	0.149
17	13.287	6.6581	131	41	2.3	333	2.5	0.136
18	14.994	5.9038	130	45	2.6	424	3.2	0.158
19	15.336	5.7727	134	48	2.7	939	7.1	0.328
20	15.996	5.5359	136	48	2.7	658	5	0.23
21	17.889	4.9542	144	58	3.3	1633	12.4	0.472
22	18.665	4.75	151	58	3.3	734	5.6	0.212
23	19.096	4.6437	151	103	5.9	904	6.8	0.147
24	19.553	4.5361	155	45	2.6	706	5.3	0.263
25	19.856	4.4678	151	78	4.5	1712	13	0.368
26	20.501	4.3287	159	44	2.5	831	6.3	0.298
27	21.295	4.169	150	43	2.5	706	5.3	0.275
28	22.386	3.9682	138	46	2.6	582	4.4	0.2

d(A) = d spacing(A), BG = back ground signal, Height = peak height

I% = percentage compared with the highest area, FWHM = full width at half maximum

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2017/034926

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

A61K31/513(2006.01)i, A61K31/20(2006.01)i, A61P9/10(2006.01)i, A61P21/02(2006.01)i, A61P25/00(2006.01)i, A61P25/16(2006.01)i, A61P25/28(2006.01)i, A61P43/00(2006.01)i

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

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

A61K31/513, A61K31/20, A61P9/10, A61P21/02, A61P25/00, A61P25/16, A61P25/28, A61P43/00

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Jitsuyo Shinan Koho	1922-1996	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2017
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2017	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2017

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

JSTPlus/JMEDPlus/JST7580(JDreamIII),
CAPLUS/REGISTRY/MEDLINE/EMBASE/BIOSIS(STN), PubMed

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	KWON, Myoung-Ok, et al., List of drugs in development for neurodegenerative diseases, Neurodegenerative Dis, 2004, Vol.1, p113-152, particularly, p139,149	1-6
Y	JP 62-234029 A (Tanabe Seiyaku Co., Ltd.), 14 October 1987 (14.10.1987), claims; page 2, upper right column (Family: none)	1-6
Y	JP 2006-143708 A (Ono Pharmaceutical Co., Ltd.), 08 June 2006 (08.06.2006), claims; paragraph [0020] (Family: none)	1-6

☒ Further documents are listed in the continuation of Box C.

☐ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
18 October 2017 (18.10.17)

Date of mailing of the international search report
07 November 2017 (07.11.17)

Name and mailing address of the ISA/
Japan Patent Office
3-4-3, Kasumigaseki, Chiyoda-ku,
Tokyo 100-8915, Japan

Authorized officer

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2017/034926

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 2005/105722 A1 (Ono Pharmaceutical Co., Ltd.), 10 November 2005 (10.11.2005), page 27, Process for Production of the Compounds of the Present Invention; fig. 60 & US 2008/0090907 A1 fig. 60; page 13, Process for Production of the Compounds of the Present Invention & EP 1741697 A1	7, 8

A. 発明の属する分野の分類（国際特許分類（I P C））

Int.Cl. A61K31/513(2006.01)i, A61K31/20(2006.01)i, A61P9/10(2006.01)i, A61P21/02(2006.01)i, A61P25/00(2006.01)i, A61P25/16(2006.01)i, A61P25/28(2006.01)i, A61P43/00(2006.01)i

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料（国際特許分類（I P C））

Int.Cl. A61K31/513, A61K31/20, A61P9/10, A61P21/02, A61P25/00, A61P25/16, A61P25/28, A61P43/00

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報	1 9 2 2 - 1 9 9 6 年
日本国公開実用新案公報	1 9 7 1 - 2 0 1 7 年
日本国実用新案登録公報	1 9 9 6 - 2 0 1 7 年
日本国登録実用新案公報	1 9 9 4 - 2 0 1 7 年

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

JSTPlus/JMEDPlus/JST7580 (JDreamIII)
CAplus/REGISTRY/MEDLINE/EMBASE/BIOSIS (STN)
PubMed

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求項の番号
Y	KWON, Myoung-Ok, et al., List of drugs in development for neurodegenerative diseases, Neurodegenerative Dis, 2004, Vol.1, p113-152, 特に p139, 149	1-6
Y	JP 62-234029 A (田辺製薬株式会社) 1987.10.14, 特許請求の範囲、p2 右上欄（ファミリーなし）	1-6
Y	JP 2006-143708 A (小野薬品工業株式会社) 2006.06.08, 特許請求の範囲、段落 0020（ファミリーなし）	1-6

☒ C 欄の続きにも文献が列挙されている。

☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日後に公表されたもの
「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献（理由を付す）
「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

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

国際調査を完了した日

1 8 . 1 0 . 2 0 1 7

国際調査報告の発送日

0 7 . 1 1 . 2 0 1 7

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁（I S A / J P）
郵便番号 1 0 0 - 8 9 1 5
東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官（権限のある職員）

渡部 正博

電話番号 0 3 - 3 5 8 1 - 1 1 0 1 内線 3 4 5 2

4 C

5 8 0 1

C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求項の番号
X	WO 2005/105722 A1 (小野薬品工業株式会社) 2005.11.10, p27 の本 発明化合物の製造方法、図 60 & US 2008/0090907 A1 (Fig. 60, p13 Process for Production of the Compounds of the Present Invention) & EP 1741697 A1	7, 8