

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公表特許公報(A)

(11) 特許出願公表番号

特表2006-519852

(P2006-519852A)

(43) 公表日 平成18年8月31日(2006.8.31)

(51) Int. Cl.	F I	テーマコード (参考)
<b>A 6 1 K 31/4184 (2006.01)</b>	A 6 1 K 31/4184	4 C 0 6 3
<b>A 6 1 K 31/427 (2006.01)</b>	A 6 1 K 31/427	4 C 0 7 6
<b>A 6 1 K 31/437 (2006.01)</b>	A 6 1 K 31/437	4 C 0 8 6
<b>A 6 1 K 31/4164 (2006.01)</b>	A 6 1 K 31/4164	4 C 2 0 6
<b>A 6 1 K 31/455 (2006.01)</b>	A 6 1 K 31/455	
審査請求 未請求 予備審査請求 未請求 (全 40 頁) 最終頁に続く		

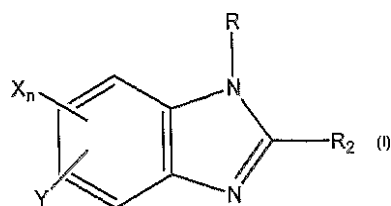
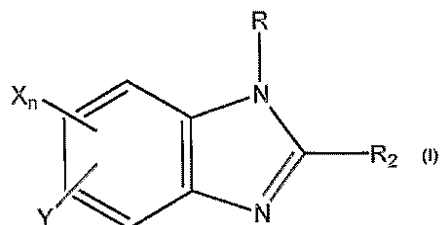
(21) 出願番号	特願2006-507175 (P2006-507175)	(71) 出願人	504352250
(86) (22) 出願日	平成16年3月12日 (2004. 3. 12)		アリゾナ ボード オブ リージェンツ
(85) 翻訳文提出日	平成17年9月2日 (2005. 9. 2)		オン ビハーフ オブ ザ ユニバーシテ
(86) 国際出願番号	PCT/US2004/007786		ィー オブ アリゾナ
(87) 国際公開番号	W02004/081006		アメリカ合衆国 アリゾナ 8 5 7 2 1 -
(87) 国際公開日	平成16年9月23日 (2004. 9. 23)		0 1 5 8, トゥーソン, ノース ユー
(31) 優先権主張番号	60/454, 035		クリッド アベニュー 8 8 8, ルーム
(32) 優先日	平成15年3月12日 (2003. 3. 12)		2 0 4, ピー. オー. ボックス
(33) 優先権主張国	米国 (US)		2 1 0 1 5 8
(31) 優先権主張番号	60/454, 514	(74) 代理人	100078282
(32) 優先日	平成15年3月13日 (2003. 3. 13)		弁理士 山本 秀策
(33) 優先権主張国	米国 (US)	(74) 代理人	100062409
(31) 優先権主張番号	10/402, 347		弁理士 安村 高明
(32) 優先日	平成15年3月26日 (2003. 3. 26)	(74) 代理人	100113413
(33) 優先権主張国	米国 (US)		弁理士 森下 夏樹
		最終頁に続く	

(54) 【発明の名称】 弱塩基の塩

## (57) 【要約】

薬学的組成物であって、以下の式：

【化 1】



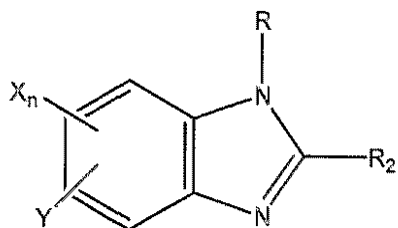
の弱塩基化合物の塩であって、Xは、水素、ハロゲン、7個未満の炭素原子のアルキルもしくは7個未満の炭素原子のアルコキシであり；nは、4未満の正の整数であり；Yは、水素、塩素、ニトロ、メチル、エチルまたはオキシクロロであり；Rは、水素、アルキル基が3～6個の炭素原子を有するアルキルアミノカルボニルまたは1～8個の炭素原子を有するアルキル基であり、R2は、4-チアゾリル、Rが7個未満の炭素原子の脂肪族炭化水素であるNHCOOR1、または7個未満の炭素原

## 【特許請求の範囲】

## 【請求項 1】

式：

## 【化 1】



10

の弱塩基化合物の塩；

1 つ以上の遊離の酸；ならびに

任意の薬学的添加剤を含む薬学的組成物であって、ここで X は、水素、ハロゲン、7 個未満の炭素原子のアルキルもしくは 7 個未満の炭素原子のアルコキシであり；n は、4 未満の正の整数であり；Y は、水素、塩素、ニトロ、メチル、エチルまたはオキシクロロであり；R は、水素、アルキル基が 3 ～ 6 個の炭素原子を有するアルキルアミノカルボニルまたは 1 ～ 8 個の炭素原子を有するアルキル基であり、R<sub>2</sub> は、4 - チアゾリル、R<sub>1</sub> が 7 個未満の炭素原子の脂肪族炭化水素である NHCOOR<sub>1</sub>、または 7 個未満の炭素原子のアルキル基であり、該塩と 1 つ以上の遊離の酸は、該組成物中で 1 : 0.5 ～ 1 : 3 の重量比で存在する、薬学的組成物。

20

## 【請求項 2】

前記塩が、塩化物、臭化物、リン酸塩、硫酸塩、トシラート、ベンゾイル化物、硝酸塩、スルホン酸塩、ギ酸塩、酒石酸塩、マレイン酸塩、リンゴ酸塩、クエン酸塩、安息香酸塩、サリチル酸塩、アスコルビン酸塩およびメシラートからなる群から選択される 1 つ以上のものである、請求項 1 に記載の薬学的組成物。

## 【請求項 3】

前記塩が、塩化物、リン酸塩、硫酸塩、トシラート、ベンゾイル化物およびメシラートからなる群から選択される 1 つ以上のものである、請求項 2 に記載の薬学的組成物。

## 【請求項 4】

前記塩および前記遊離の酸が、前記組成物中で 1 : 1 の重量比で存在する、請求項 1 に記載の薬学的組成物。

30

## 【請求項 5】

前記塩および前記遊離の酸が、前記組成物中で 1 : 2 の重量比で存在する、請求項 1 に記載の薬学的組成物。

## 【請求項 6】

前記塩が結晶性である、請求項 1 に記載の薬学的組成物。

## 【請求項 7】

前記組成物の水溶液または懸濁液の pH が、2 以下である、請求項 1 に記載の薬学的組成物。

40

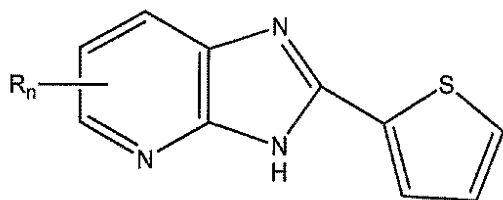
## 【請求項 8】

前記弱塩基化合物が、イミダゾール誘導体である、請求項 1 に記載の薬学的組成物。

## 【請求項 9】

前記弱塩基化合物が、

## 【化 2】



であり、ここで、 $n$  は 1 ~ 3 の整数であり、 $R$  は、水素、1 ~ 7 個の炭素原子を有するアルキル、クロロ、ブromo、フルオロ、オキシクロロ、ヒドロキシ、スルフヒドリル、または式  $-O(CH_2)_yCH_3$  を有するアルコキシであり、ここで  $y$  は 0 ~ 6 の整数である、請求項 8 に記載の薬学的組成物。

10

## 【請求項 10】

前記弱塩基化合物がベンゾイミダゾール誘導体である、請求項 1 に記載の薬学的組成物。

## 【請求項 11】

前記弱塩基化合物が、カルベンダジムである、請求項 10 に記載の薬学的組成物。

## 【請求項 12】

前記弱塩基化合物が、ピリジン誘導体である、請求項 1 に記載の薬学的組成物。

## 【請求項 13】

前記弱塩基化合物が、アニリン誘導体である、請求項 1 に記載の薬学的組成物。

20

## 【請求項 14】

前記組成物が、経口投与、静脈内投与または点滴投与のために使用される、請求項 1 に記載の薬学的組成物。

## 【請求項 15】

前記遊離の酸が、前記塩と同一のアニオンを有する、請求項 1 に記載の薬学的組成物。

## 【請求項 16】

前記塩とは異なるアニオンを有する遊離の酸をさらに含む、請求項 15 に記載の薬学的組成物。

## 【請求項 17】

前記遊離の酸が、前記塩と異なるアニオンを有する、請求項 1 に記載の薬学的組成物。

30

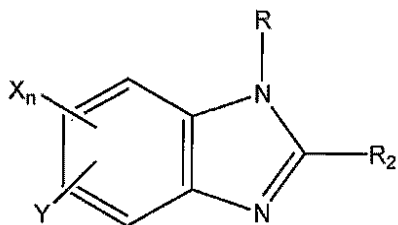
## 【請求項 18】

請求項 1 に記載の薬学的組成物の溶液または懸濁液。

## 【請求項 19】

式：

## 【化 3】



40

の弱塩基化合物の結晶性塩であって、

ここで  $X$  は、水素、ハロゲン、7 個未満の炭素原子のアルキルもしくは 7 個未満の炭素原子のアルコキシであり； $n$  は、4 未満の正の整数であり； $Y$  は、水素、塩素、ニトロ、メチル、エチルまたはオキシクロロであり； $R$  は、水素、アルキル基が 3 ~ 6 個の炭素原子を有するアルキルアミノカルボニルまたは 1 ~ 8 個の炭素原子を有するアルキル基であり、 $R_2$  は、4 - チアゾリル、 $R_1$  が 7 個未満の炭素原子の脂肪族炭化水素である  $NHCOOR_1$ 、または 7 個未満の炭素原子のアルキル基であり；

該塩は、塩酸塩、リン酸塩、硫酸塩、トシラート、ベンゾイル化物およびメシラートか

50

ら選択される、結晶性塩。

【請求項 20】

1 つ以上の遊離の酸をさらに含む、請求項 19 に記載の結晶性塩。

【請求項 21】

疾患を処置する方法であって、患者に、薬学的に活性な量の請求項 1 に記載の薬学的組成物を投与する工程を包含する、方法。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、ベンゾイミダゾール誘導体および他の弱塩基の水溶性を改善する分野ならびにベンゾイミダゾール誘導体および他の弱塩基の薬学的処方物を提供する分野に属する。

【背景技術】

【0002】

(連邦政府の研究支援への謝辞)

本発明は、少なくとも一部分は、国立衛生研究所からの基金を受けて実施された。従って、合衆国政府は、本発明に対して特定の権利を所有し得る。

【0003】

(発明の背景)

多くの薬学的活性成分は、水によく溶けず、それゆえに、治療的に実行可能な処方物を開発することにおいて、処方者に課題を提供する。溶質または溶媒のいずれかの改変を関与させる多くの可溶化技術が、この課題を克服するために記載されている。化合物がイオン化中心を有する場合には、塩を形成する可能性が存在する。塩形成は、薬物の物理化学的特性およびその結果生じる生物学的特性を、その化学構造を改変することなく変える手段を提供する。塩形成によって変更され得る因子としては、溶解度、溶解、吸湿性、風味、物理的安定性および化学的安定性または多形性が挙げられる。水溶性の塩は、注射可能な無菌水溶液の調製を可能にし、固体投薬形態に含まれる活性成分の迅速な溶解を可能にする。

【0004】

ベンゾイミダゾール誘導体は、哺乳動物、特にヒトおよび温血動物における、癌、腫瘍およびウイルスの増殖の阻害のために有用である(米国特許第 6,479,526 号;同第 5,880,144 号;同第 6,245,789 号、同第 5,767,138 号;同第 6,265,437 号)。他の化合物と組み合わせて使用される特定のベンゾイミダゾール誘導体は、殺真菌剤として有用であることが報告されている(米国特許第 3,954,993 号;同第 4,593,040 号;同第 5,756,500 号、同第 4,835,169 号;同第 4,980,346 号)。しかしながら、ベンゾイミダゾール誘導体は、カルベンダジム(carbendazim)を含めて、あまり水に溶解しない。癌の処置のためのカルベンダジムの推定経口用量は、1 日あたり数 100 mg までに及び、それはその水溶解度よりもはるかに大きい。他の弱塩基は、同じ小さい水溶解度の問題を有している。

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0005】

ベンゾイミダゾール誘導体および他の弱塩基の改善された処方物に対する要求が存在する。

【課題を解決するための手段】

【0006】

(発明の要旨)

式:

【0007】

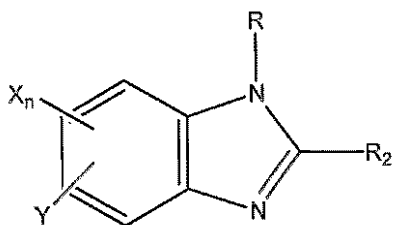
10

20

30

40

## 【化 4】



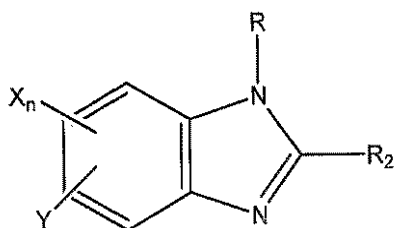
を有する弱塩基の塩が提供され、ここで X は、水素、ハロゲン、7 個未満の炭素原子のアルキルもしくは 7 個未満の炭素原子のアルコキシであり； n は、4 未満の正の整数であり； Y は、水素、塩素、ニトロ、メチル、エチルまたはオキシクロロであり； R は、水素、アルキル基が 3 ~ 6 個の炭素原子を有するアルキルアミノカルボニルまたは 1 ~ 8 個の炭素原子を有するアルキル基であり、R<sub>2</sub> は、4 - チアゾリル、R<sub>1</sub> が 7 個未満の炭素原子の脂肪族炭化水素である NHCOOR<sub>1</sub>、または 7 個未満の炭素原子のアルキル基である。この塩は、好ましくは、塩化物、臭化物、リン酸塩、硫酸塩、トシラート、ベンゾイル化物、硝酸塩、スルホン酸塩、ギ酸塩、酒石酸塩、マレイン酸塩、リンゴ酸塩、クエン酸塩、安息香酸塩、サリチル酸塩、アスコルビン酸塩およびメシラートからなる群から選択される 1 つ以上のものである。弱塩基カチオンならびに個々のアニオンおよびすべてのグループのアニオンおよびすべてのサブグループのアニオンを含む各々の塩は、本発明の特定の実施形態である。

## 【0008】

また、式：

## 【0009】

## 【化 5】



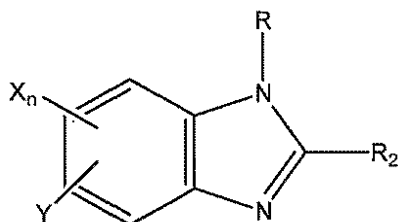
の弱塩基化合物の塩； 1 つ以上の遊離の酸；ならびに任意の薬学的添加剤を含む薬学的組成物が提供され、ここで X は、水素、ハロゲン、7 個未満の炭素原子のアルキルもしくは 7 個未満の炭素原子のアルコキシであり； n は、4 未満の正の整数であり； Y は、水素、塩素、ニトロ、メチル、エチルまたはオキシクロロであり； R は、水素、アルキル基が 3 ~ 6 個の炭素原子を有するアルキルアミノカルボニルまたは 1 ~ 8 個の炭素原子を有するアルキル基であり、R<sub>2</sub> は、4 - チアゾリル、R<sub>1</sub> が 7 個未満の炭素原子の脂肪族炭化水素である NHCOOR<sub>1</sub>、または 7 個未満の炭素原子のアルキル基である。特定の実施形態では、上記塩と遊離の酸は、上記組成物中で約 1 : 0.5 ~ 約 1 : 3 の重量比で存在する。比のすべての個々の値およびすべての範囲が、本明細書中に含まれ、約 1 : 1 および約 1 : 2 も含まれる。本明細書中で記載される塩および組成物の製造方法および使用方法もまた、提供される。本明細書中に記載される成分から本質的に構成される組成物もまた、含まれる。

## 【0010】

疾患を処置する方法もまた提供され、その方法は、患者に、薬学的に有効な量の式：

## 【0011】

## 【化 6】



の弱塩基化合物の塩；1つ以上の遊離の酸；ならびに任意の薬学的添加剤を含む薬学的組成物を投与する工程を包含し、

ここでXは、水素、ハロゲン、7個未満の炭素原子のアルキルもしくは7個未満の炭素原子のアルコキシであり；nは、4未満の正の整数であり；Yは、水素、塩素、ニトロ、メチル、エチルまたはオキシクロロであり；Rは、水素、アルキル基が3～6個の炭素原子を有するアルキルアミノカルボニルまたは1～8個の炭素原子を有するアルキル基であり、R<sub>2</sub>は、4-チアゾリル、R<sub>1</sub>が7個未満の炭素原子の脂肪族炭化水素であるNHCOOR<sub>1</sub>、または7個未満の炭素原子のアルキル基である。特定の薬学的組成物では、上記塩と遊離の酸は、上記組成物中で約1：0.5～約1：3の重量比で存在する。本明細書中で記載されるような他の比もまた含まれる。

## 【0012】

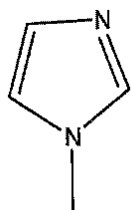
本明細書中で使用される場合、「遊離の酸」とは、水中でイオン化し水素イオンおよびアニオンを生成する組成物を意味する。本発明の特定の組成物では、その遊離の酸は、その塩と同一のアニオンを含む。本発明の特定の組成物では、その遊離の酸は、1つ以上のアニオンを含み、そのアニオンのうちの1つは上記塩におけるアニオンと同一のアニオンであり得る。本明細書中で使用される場合、「塩」とは、水中でイオン化しアニオンおよびカチオンを生成する組成物を意味する。本発明の塩では、上記弱塩基はその塩中のカチオンを提供する。

## 【0013】

本明細書中で使用される場合、「弱塩基」または「弱塩基（複数）」は、約7より小さいpKaを有する化合物である。弱塩基は、弱塩基のプロドラッグを含む。好ましい弱塩基は、約5より小さいpKaを有する。他の好ましい弱塩基は、約4より小さいpKaを有する。約7より小さいpKa値を有する弱塩基および7より小さいすべてのpKa範囲にある化合物は、本発明に含まれる。いくつかのクラスの弱塩基としては、約7より下のpKaを有するイミダゾール誘導体、約7より下のpKaを有するピリジン誘導体、約7より下のpKaを有するアニリン誘導体、および約7より下のpKaを有するこれらの組み合わせを含有する化合物が挙げられる。イミダゾール誘導体は、構造：

## 【0014】

## 【化 7】



を有する化合物と定義される。

## 【0015】

いくつかの好ましいイミダゾールとしては以下が挙げられる。

## 【0016】

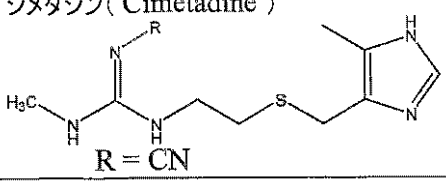
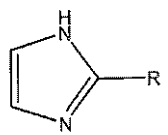
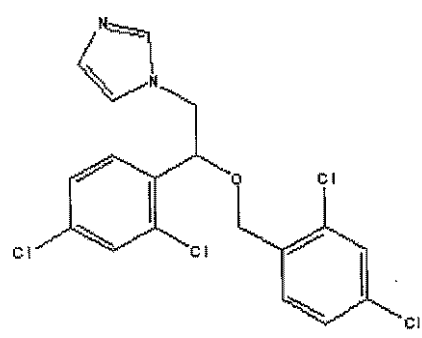
10

20

30

40

## 【化 8】

化合物	pKa
シメタジン (Cimetidine)  $R = \text{CN}$	6.8
グリオジン (Glyodin)  $R = \text{C}_{17}\text{H}_{25}$	~7
ミコナゾール (Miconazole) 	6.7

10

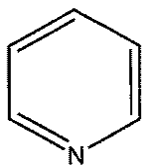
20

ピリジン誘導体は、構造：

【 0 0 1 7 】

【化 9】

30



を有する化合物と定義される。

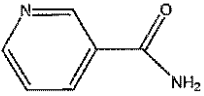
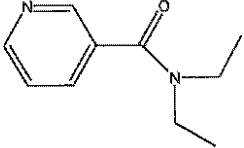
【 0 0 1 8 】

いくつかの好ましいピリジン誘導体としては以下が挙げられる。

【 0 0 1 9 】

40

## 【化 1 0】

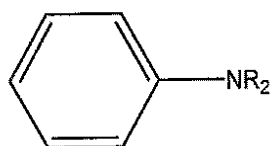
化合物	pKa
ニコチンアミド 	3.4
ニケタミド (Nikethamide) 	3.5

10

アニリン誘導体は、構造：

## 【 0 0 2 0】

## 【化 1 1】



20

を有する化合物と定義され、ここで R は、水素または 1 ~ 7 個の炭素原子を有するアルキル基である。この芳香族環は、当該分野で公知のように、他の置換基を有し得る。

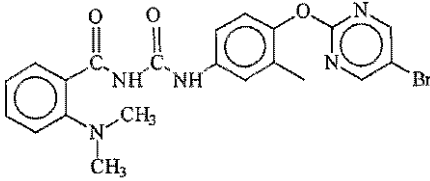
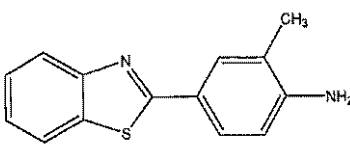
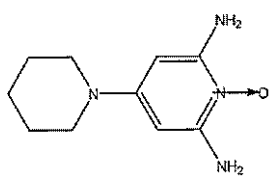
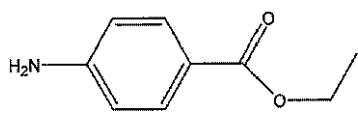
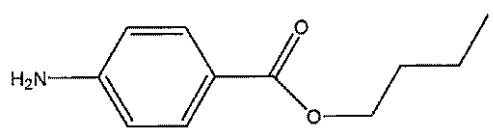
## 【 0 0 2 1】

いくつかの好ましいアニリン誘導体としては以下が挙げられる。

## 【 0 0 2 2】



## 【化 1 2】

化合物	pKa
BPU NSC 639829 	~5
AMPB 	4
ミニオキサジル ( Minioxadil ) 	4.6
ベンゾカイオン ( Benzocaione ) 	2.5
ブタムベン ( Butamben ) 	5.4

10

20

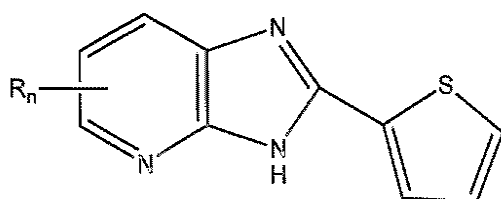
30

1つのクラスのイミダゾール誘導体としては、式：

【0023】

【化 1 3】

40



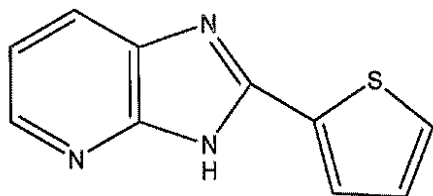
を有するイミダゾール誘導体が挙げられ、ここで  $n$  は 1 ~ 3 の整数であり、 $R$  は、水素、1 ~ 7 個の炭素原子を有するアルキル、クロロ、ブromo、フルオロ、オキシクロロ、ヒドロキシ、スルフヒドリル、または式  $-O(CH_2)_y(CH_3)$  を有するアルコキシであり、ここで  $y$  は 0 ~ 6 の整数である。このクラスの 1 つの特定の化合物は、PG3009

50

9 5 :

【 0 0 2 4 】

【 化 1 4 】



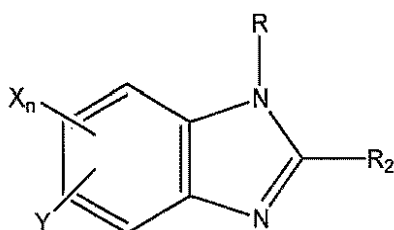
である。

【 0 0 2 5 】

別のクラスのイミダゾール誘導体としては、ベンゾイミダゾールおよびベンゾイミダゾール誘導体が挙げられる。本明細書中で使用される場合、ベンゾイミダゾールは、式：

【 0 0 2 6 】

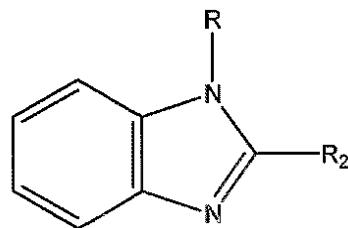
【 化 1 5 】



を有するベンゾイミダゾールであり、ここでXは、水素、ハロゲン、7個未満の炭素原子のアルキルもしくは7個未満の炭素原子のアルコキシであり；nは、4未満の正の整数であり；Yは、水素、塩素、ニトロ、メチル、エチルまたはオキシクロロであり；Rは、水素、アルキル基が3～6個の炭素原子を有するアルキルアミノカルボニルまたは1～8個の炭素原子を有するアルキル基であり、R<sub>2</sub>は、4-チアゾリル、R<sub>1</sub>が7個未満の炭素原子の脂肪族炭化水素であるNHCOOR<sub>1</sub>、または7個未満の炭素原子のアルキル基である。好ましいクラスのベンゾイミダゾールは、Rが水素であるベンゾイミダゾールである。別の好ましいクラスのベンゾイミダゾールは：

【 0 0 2 7 】

【 化 1 6 】



ならびにその有機酸との薬学的に受容可能な酸塩およびその無機酸との薬学的に受容可能な酸塩の両方であり、ここでRは、1～8個の炭素原子を有するアルキル基であり、R<sub>2</sub>は、4-チアゾリル、R<sub>1</sub>がメチル、エチルまたはイソプロピルであるNHCOOR<sub>1</sub>からなる群から選択される。

【 0 0 2 8 】

本明細書中で使用される場合、「ベンゾイミダゾール誘導体」としては、上に定義されたようなベンゾイミダゾールおよびベンゾイミダゾールのプロドラッグが挙げられる。「プロドラッグ」は、任意の共有結合したキャリアと考えられ、プロドラッグは、そのようなプロドラッグが哺乳動物の被験体に投与された場合に、上記の親薬物の式に従う活性な親薬物（弱塩基）をインビボで放出する。上記弱塩基のプロドラッグは、改変が、慣用的な操作またはインビボのいずれかで親化合物に切断されるように、その化合物内に存在す

10

20

30

40

50

る官能基を改変することにより調製される。プロドラッグとしては、ヒドロキシ基、アミン基またはスルフヒドリル基が、哺乳動物の被験体に投与された場合に、開裂して、それぞれ、遊離のヒドロキシ基、アミン基またはスルフヒドリル基を生成する任意の基に結合されている化合物が挙げられる。プロドラッグの例としては、上記弱塩基中のアルコール官能基およびアミン官能基の酢酸誘導体、ギ酸誘導体、または安息香酸誘導体；上記弱塩基中のアルコール官能基およびフェノール官能基のリン酸エステル、ジメチルグリシンエステル、アミノアルキルベンジルエステル、アミノアルキルエステルおよびカルボキシアルキルエステル；などが挙げられるが、これらに限定されない。

#### 【0029】

本発明の組成物は、動物、好ましくは哺乳動物、そして好ましくはヒトへの投与のために有用である。本発明の組成物は、当該分野で公知のように、任意の投与形態、および動物中、好ましくは哺乳動物中へ薬学的に活性な用量を提供する任意の適切な調剤を使用して、投与される。

10

#### 【0030】

本発明の組成物は、当該分野で公知のように、経口投与、緩速静脈内注射投与または点滴投与のために使用される。上記組成物は酸性であるので、他の投与形態は、不適切であり得る。上記組成物が注入される場合には、当該分野で公知のように、注入速度は局所的な刺激を避けるためにゆっくりであるべきである。

#### 【0031】

本発明の組成物は、当該分野で公知のように、そして例えば、WO 01 / 12169、米国特許第3,903,297号および同第6,423,734号（これらのすべてが、本明細書中に、本明細書と矛盾がない程度まで、特に処方の詳細について、参考として援用される）に記載されるように、処方され得る。

20

#### 【0032】

本発明の組成物は、単位投薬形態で投与され得、そして過度の実験なしに当該分野で周知の任意の方法によって調製され得る。そのような方法としては、本発明の組成物を過度の実験なしに当該分野で公知のように、1つ以上の薬学的に受容可能な添加剤を構成するキャリアまたは希釈剤と組み合わせる工程を包含する。本発明の組成物の投薬および投与の頻度は、過度の実験なしに当該分野で公知の手段により容易に決定される。

#### 【0033】

本発明の実施における使用のために適した経口処方物としては、カプセル剤、ゼリー、カシェ剤、錠剤、発泡性の散剤もしくは錠剤、または非発泡性の散剤もしくは散剤、散剤あるいは顆粒剤；水性液体中の溶液もしくは懸濁液または非水性液体中の溶液もしくは懸濁液として；あるいは水中油型液体乳剤または油中水型乳剤が挙げられる。本発明の組成物はまた、ポーラス、舐剤またはペーストとして提示され得る。カプセル剤または錠剤は、当該分野で公知のように、所望の特性を提供する適切当該分野で公知のような添加剤（例えば、結合剤、滑沢剤、希釈剤、崩壊剤、着色剤、矯味矯臭剤、流動促進剤および融解剤）を含み得る。

30

#### 【0034】

本発明において有用な投薬形態を製造するための技術および組成物は、以下の参考文献に記載されている：7 Modern Pharmaceuticals, Chapter 9および10 (Banker & Rhodes 編, 1979); Liebermanら、Pharmaceutical Dosage Forms: Tablets (1981); および Ansel, Introduction to Pharmaceutical Dosage Forms 第2版 (1976)。適切な薬学的キャリアは、この分野の標準的な参考文献である Remington's Pharmaceutical Sciences, Mack Publishing Company に記載されている。

40

#### 【0035】

疾患を処置することにおいて有用なキットもまた、提供され、そのキットは1つ以上の

50

本発明の組成物を含み、投与のための指示書を含み得る。

【0036】

「薬学的に受容可能」および「無毒の」とは、合理的な利益／危険比に見合って、過度の不利な副作用（例えば、毒性、刺激およびアレルギー性反応）なしにヒトおよび／または動物についての使用に適することを意味する。「薬学的に活性」とは、動物、好ましくは哺乳動物において、意図された生理学的変化をもたらし得ることを意味する。

【0037】

「薬学的に受容可能な添加剤」としては、共溶媒、界面活性剤、錯化剤、ヒドロトロップ、および当該分野で公知のように、薬学的な使用のために望まれる他の成分（例えば、薬学的に受容可能なキャリア、保存剤、乳化剤、希釈剤、甘味剤、矯味矯臭剤、増粘剤、濃化剤、着色剤、および融解剤が挙げられる。任意のレベルの薬学的に受容可能な添加剤および任意の個々の薬学的に受容可能な添加剤または添加剤の組み合わせは、これらの添加剤が望ましいレベルより下に溶解度を低下させないか、または上で定義されたように、上記組成物を毒性にしない限り、使用され得る。用語「薬学的に受容可能なキャリア」は、当該分野で公知であり、例えば、米国特許第6,479,526号を参照のこと。

10

【0038】

本明細書中で使用される場合には、「約」は、実験上の不確実性によりもたらされる範囲を示すことが意図されている。塩と酸との比に関連して使用される場合には、「約」は、±5%を意味する。

【0039】

本明細書中で使用される場合には、「患者」とは、動物、哺乳動物またはヒトを意味する。1つのクラスの患者は、哺乳動物である。1つのクラスの患者はヒトである。

20

【0040】

（発明の詳細な説明）

本発明は、以下の非限定的な例の参照によりさらに理解され得る。当業者は、特に例示された弱塩基および酸以外のすべての弱塩基および酸が、過度の実験なしに使用され得ることを理解する。出願人は、本明細書中で提示されるいずれの理論によっても拘束されることを望まない。

【0041】

（合成）

ベンゾイミダゾール誘導体を含めて弱塩基は、市販されているか、または過度の実験なしに、有機合成の当業者に周知の多くの方法で調製され得る。上記ベンゾイミダゾール誘導体は、有機合成化学の分野で公知の合成方法または過度の実験なしに当業者により理解されるようなそれらのバリエーションとともに、以下に記載される方法を用いて合成される。

30

【0042】

ベンゾイミダゾール誘導体は、Adamsらに対し1973年6月12日に発行された米国特許第3,738,995号に記載される方法により調製され得る。チアゾリル誘導体は、Brownら、J. Am. Chem. Soc., 83, 1764 (1961) およびGrendaら、J. Org. Chem., 30, 259 (1965) に記載される方法により調製され得る。

40

【0043】

（物質）

カルベンダジムは、Procter & Gamble Company (Cincinnati, Ohio) により提供され、入手したまま使用した。すべての他の化学物質は、試薬等級であり、Sigma (St. Louis, MO) またはAldrich (St. Louis, MO) から購入し、さらなる精製なしに使用した。

【0044】

（塩の調製）

イオン化可能薬物の塩選択のための主要な問題は、その薬物の相対的塩基性度（または

50

酸性度)および共役酸(共役塩基)の相対的強度の考慮である。塩を形成するために、その共役酸の $pK_a$ は、上記薬物の塩基性中心の $pK_a$ よりも少なくとも2単位小さくなければならない。好ましくは、選択された対イオンは、最小の毒性効果を有するべきである。カルベンダジムは、4.5という塩基性 $pK_a$ を有する。以下のアニオン性対イオンが塩の調製のために使用された。

【0045】

【化17】

表 1.

酸	分子量	$Pk_{a1}$	$Pk_{a2}$	$pK_{a3}$
HCl	36.46	< -6		
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	98.08	-3		
p-トルエンスルホン酸	172.21	-1.34		
メタンスルホン酸	96.10	-1.2		
ベンゼンスルホン酸	158.18	0.7		
リン酸	98.0	1.96	7.12	12.32

10

リン酸(0.98 g)を、70 に維持された加熱プレート上で保持された100 mlの水に添加した。この溶液に、1.92 gのカルベンダジムを、次いで数回に分けて添加した。反応し塩を形成する際に、カルベンダジムは溶解し始めた。反応を容易にし、そして生成した塩の溶解度を上昇させるためにこの系を加熱した。そのスラリーを、飽和溶液が得られるまで、60分間絶え間なく250 rpmで攪拌した。その飽和溶液を、予備加熱した(70)ガラスフィルターを用いて、(70)で予備平衡にあったコニカルプラスチック中に直ちに真空濾過した。最終の濾液を、温度が毎分2 で低下するようプログラムされた加熱プレートにそれを置き戻すことにより、ゆっくり室温まで冷却した。その溶液を次いで室温で一晩放置し、それにより針状結晶をその溶液から析出させた。生成した結晶を、スパーテルを用いて水から取り出し、濾紙上で乾燥し、表面の水分子の蒸発を確実にした。

20

【0046】

同様に、等モル量の酸および遊離塩基を添加することにより、他の塩(塩酸塩、硫酸塩、トシラート、およびベシラート)を調製した。メシラート塩を合成するためには、遊離塩基のメタンスルホン酸への高い溶解度に起因して、上記手順を改変しなければならない。2 mlの2 M メタンスルホン酸溶液へ、600 mgのカルベンダジムを数回に分けて添加し、ボルテックスにかけた。その懸濁液を、次いで、エンドツーエンド回転器(end-to-end rotator)で一晩回転させた。次いで、それを濾過し、室温で放置し、ゆっくりと2日間蒸発させ、そして針状の微結晶を得た。その結晶を、濾過によりその溶液から分離し、イソプロピルアルコールで洗浄し、過剰のメタンスルホン酸を取り除いた。その結晶を次いで風乾し、イソプロピルアルコールの蒸発を確実にした。

30

【0047】

(熱分析)

使用した熱分析法は、示差走査熱量測定(DSC)、熱重量分析(TGA)、および熱時顕微鏡観察(hot stage microscopy)(HSM)を含んだ。DSC線は、TA Instruments DSC Q1000(TA Instruments, New Castle, DE)を用いて記録した。1~3 mgの重量のサンプルを、圧着したアルミパン中で、毎分40 mlの窒素流量の下で、毎分5 の速度で加熱した。TGA分析を、溶媒和物または水和物であるかも知れないとDSCにより示されたすべてのサンプルについて実施した。TGA線を、TA Instruments TGA Q-50(TA Instruments, New Castle, DE)を用いて記録した。サンプル重量は、約2~4 mgであり、毎分60 mlの窒素ガス流量の下で、毎

40

50

分 2 ~ 15 の加熱速度を使用した。

【0048】

HSM分析を、Mettler FP80中央処理装置を備えたMettler FP82 hot stage (Mettler, Columbus, OH)を用い、Leica DM LP顕微鏡 (E. Licht Co., Denver, CO)で焦点を合わせて、少量のサンプルについて実施した。サンプルの結晶挙動に対する温度上昇の効果を、少量の各サンプルをスライドガラス上に置き、それをカバーガラスで覆い、そして約300まで、毎分10の加熱速度で、温度を徐々に上昇させることにより研究した。鉱油中に浸漬したサンプルについて、脱水が観察された。写真を、Diagnostics Instruments 1X-HRDデジタルカメラカプラー (Diagnostics Instruments Inc., Sterling Heights, MI)を備えたNikon 100 Nicデジタルカメラで撮影し、コンピューターに転送した。

10

【0049】

(粉末X線回折 (PXRD))

カルベンダジムの様々な塩のPXRDパターンを、周囲温度および周囲圧力で、Phillips PM990/100回折計 (Phillips, The Netherlands)を用いて決定した。X線発生装置 (PW3373/00 Cu LFF DK119706)は、50 kVの電圧および40 mAの電流を発生する銅放射線源を有する。計数を、リアルタイム多重ストリップ (real time multiple strip) (RTMS)技術に基づいたX' Celerator検出器を用いて測定した。サンプルをゼロバックグラウンドのシリコンサンプルホルダーに充填し、その微結晶の好ましい配向を導入することを回避するために予防措置を使用した。そのサンプルを、4秒の回転時間を有する回転運動部分に供した。そのサンプルを、回折角  $2\theta$  を  $3^\circ$  から  $63^\circ$  まで  $0.0167^\circ$  のステップサイズで増加させ、15.24秒の計数時間を用いて走査した。サンプル (吸湿または安定性に供した塩) のXRDパターンの痕跡を、ピーク位置および相対強度、ピーク移動、ならびに特定の角度領域におけるピークの存在または欠如に関して比較した。

20

【0050】

(吸湿研究)

種々の塩の吸湿を、重量測定された量 (約2~3 mg) の塩を4 ml ガラスバイアル中に曝露し、そのガラスバイアルを飽和塩溶液を含む封止したデシケーター中に置くことにより決定した。規定された相対湿度 (温度の関数として) を与える飽和塩溶液は、物理学的データおよび化学的データを含む種々のハンドブックに報告されている。

30

【0051】

今回の研究を、25で、43% (炭酸カリウムの飽和溶液) および81% (臭化カリウムの飽和溶液) の相対湿度値で実施した。上記サンプルを既知の相対湿度のデシケーター中に8日間保存し、それに続いてそれらを再度重量測定し%重量変化を計算した。その固相を、次いでPXRDを用いて分析し、水分含量の効果を確認した。

【0052】

(溶解度測定)

上記結晶性カルベンダジム塩に関して飽和溶液を与えるのに必要とされる量を超えた一定量の各結晶性カルベンダジム塩 (溶解度が1 Mを超えない限り) を、4~7日間、室温で、1~2 ml のMillipore waterを含む4 ml のガラスバイアル中で回転させた。水中、37および45での塩の溶解度を、上記バイアルを、その運転の温度の0.05以内に保持された校正された定温水浴 (Joan Inc., Winchester, VA) に置くことにより決定した。これらは端から端への回転により混合した。各サンプルを、次いで0.45  $\mu$ m PVDFフィルターを通して濾過した。濾液を2つ以上の分画に収集し、それらを別々にHPLCにより分析し、そのフィルタ上での吸着から生じる誤解を招く溶解度測定がないことを確認した。連続する分画の濃度が $\pm 5\%$

40

50

10

## 20

30

## (溶解研究)

40

( 高性能液体クロマトグラフィー )

50

## ( 単結晶 X 線構造解析 )

40

最初の格子定数および積算のための配向マトリクスを、逆格子空間の3つの直交する5°ウェッジにおいて得られた反射から決定した。0° < 2θ < 60°を有効範囲に含み、0.3°のスキャン幅および10秒の暴露時間を有する1検出器設定での全体のXフレームを収集した。そのフレームを、Bruker SAINTソフトウェアパッケージのナローフレームアルゴリズム(narrow frame algorithm)を使用して積算した。積算され保存された7239の全反射から、2676は独立であった(冗長度=2.7、R<sub>int</sub>=2.8%、R<sub>sig</sub>=3.2%)。それらの独立な反射から、2287(85.5%)が、I>2σ(I)を満足して観測された。a=7.7610(9)、b=9.0368(11)、c=9.9799(11)、β=115.098(2)、V=104.913(2)、ρ<sub>c</sub>=98.536(2)、体積=585.36(12)

)<sup>3</sup> という最終の三斜晶系格子パラメーターは、 $I > 3$  ( $I$ ) を満足し、 $2.4125 < c < 24.4565$  の範囲に及ぶ 3034 個の反射の XYZ 中心の精密化に基づいている。経験的な吸収補正および減衰補正を、SADABS プログラムを使用して適用した。吸収係数は  $0.265 \text{ mm}^{-1}$ 、 $T_{\text{min}} = 0.9084$ 、および  $T_{\text{max}} = 0.9817$  である。 $Z = 2$  および式量 (FW) = 289.19 に対して、密度計算値は  $1.641 \text{ g/cm}^3$  である。系統的な不在および強度統計は、空間群が、精密化と矛盾しない

【0058】

【化17-2】

## P 1 (#2)

10

であることを示す。

【0059】

構造は、Bruker SHELXTL (バージョン 5.0) ソフトウェアパッケージ中の SHELXS を用いて解析した。精密化を、SHELXL を用いて実施し、図示を XP を使用して実施した。解析を、直接法を利用し、続いて Fourier 合成を行うことにより達成した。水素原子を、それらが結合する原子に乘るよう拘束し、かつその結合した原子の 1.2 倍の  $U_{\text{iso}}$ 。または 1.5 倍の  $U_{\text{iso}}$  に等しい熱的パラメーターを有する理想化された位置に追加した。すべての反射の  $F^2$  に基づく、最終の異方性フルマトリクス最小二乗精密化 (full-matrix least squares refinement) は、 $R_1 = 0.0421$ 、 $wR_2 = 0.0987$ 、および適合度 = 1.060 で収斂した (最大シフト/esd = 0.000) た。 $F > 4$  ( $F$ ) を満足する 2287 個の反射を用いた「従来の」精密化指標は、 $R_1 = 0.0349$ 、 $wR_2 = 0.0941$  である。そのモデルは、220 個の可変パラメーター、0 個の拘束 (constraint) および 0 個の拘束 (restraint) から構成された。対角線外の熱パラメーターを関与させる鈍角に起因して、0.555 と 0.633 との間に 24 個の相関係数が存在した。最終の差地図 (difference map) での最高ピークは、 $0.468 \text{ e Å}^{-3}$  であり、C (8) から 0.66 に存在した。最低のピークは、 $-0.303 \text{ e Å}^{-3}$  で生じ、P (1) から 0.59 に存在した。散乱因子および異常分散を、International Tables Vol C、表 4.2.6.8 および表 6.1.1.4 から採用した。

20

30

【0060】

すべての他の塩に対する単結晶 X 線構造解析を上で議論した様式と類似の様式で実施した。そのデータを表 2 にまとめる。

【0061】

(結果および考察)

(カルベンダジム塩のモルホロジー)

結晶形態の調製および回収後、目視および顕微鏡評価 (図 1) は、調製した塩のモルホロジーの、もとの化合物との差異を明らかに示した。顕微鏡を用いてすべての塩を分析した結果、単結晶系または斜方晶系いずれかであることがわかった。

40

【0062】

(X 線回折分析)

合成した塩のすべては図 2 に示すような、明確で特徴的な PXRD パターンを有していた。これらの PXRD パターンを水分吸着実験あるいは安定性実験を受けたそれぞれのサンプルと比較した。

【0063】



## 【化 1 8】

表 2 a. 種々のカルベンダジウム塩の X 線単結晶構造の結晶学的データ

結晶データ	塩酸塩	リン酸塩	硫酸塩	トシラート	ベンゾイラート	メシラート
実験式	$C_9H_{14}ClN_3O_4$	$C_9H_{12}N_3O_6P$	$C_{18}H_{24}N_6O_{10}S$	$C_{16}H_{17}N_3O_5S$	$C_{15}H_{15}N_3O_5S$	$C_{10}H_{13}N_3O_5S$
式量	263.68	289.19	516.49	363.39	349.36	287.29
結晶サイズ (mm <sup>3</sup> )	0.55 × 0.12 × 0.08	0.37 × 0.22 × 0.07	0.25 × 0.12 × 0.04	0.34 × 0.09 × 0.08	0.39 × 0.35 × 0.18	
結晶系	斜方晶系	三斜晶系	単斜晶系	斜方晶系	三斜晶系	単斜晶系
空間群	$P2_12_12_1$	$P\bar{1}$	$C2/c$	$P2_12_12_1$	$P\bar{1}$	$Cc$
単位格子の 寸法 (Å)	a = 5.6916(7) b = 13.3375(17) c = 15.4889(19) $\alpha = 90^\circ$ $\beta = 90^\circ$ $\gamma = 90^\circ$	a = 7.7610(9) b = 9.0368(11) c = 9.9799(11) $\alpha = 115.098^\circ$ $\beta = 104.913^\circ$ $\gamma = 98.536^\circ$	a = 19.666(4) b = 6.7980(15) c = 18.250(4) $\alpha = 90^\circ$ $\beta = 115.687^\circ$ $\gamma = 90^\circ$	a = 7.6805(7) b = 13.4035(12) c = 15.9194(14) $\alpha = 90^\circ$ $\beta = 90^\circ$ $\gamma = 90^\circ$	a = 9.0068(5) b = 9.3944(5) c = 9.6643(6) $\alpha = 87.9450^\circ$ $\beta = 75.7680^\circ$ $\gamma = 74.9240^\circ$	a = 5.1602(8) b = 17.688(3) c = 14.321(2) $\alpha = 90^\circ$ $\beta = 98.150^\circ$ $\gamma = 90^\circ$
体積 (Å <sup>3</sup> )	1175.8(3)	585.36(12)	2198.7(8)	1638.8(3)	765.01(8)	1293.9(3)
Z	4	2	8	4	2	4
計算密度 (mg/m <sup>3</sup> )	1.490	1.641	1.560	1.473	1.517	1.475
吸収係数 (mm <sup>-1</sup> )	0.333	0.265	0.218	0.231	0.244	0.271
F(000)	552	300	1080	760	364	600

10

20

## 【 0 0 6 4】

## 【化 1 9】

表 2 b. 種々のカルベンダジウム塩の X 線単結晶構造の結晶学的データ

データ収集	塩酸塩	リン酸塩	硫酸塩	トシラート	ベンゾイラート	メシラート
回折計	Bruker SMART 1000 CCD	Bruker SMART 1000 CCD	Bruker SMART 1000 CCD	Bruker SMART 1000 CCD	Bruker SMART 1000 CCD	Bruker SMART 1000 CCD
温度 (K)	170	170	170	170	170	170
波長 (Å)	0.1707	0.7107	0.7107	0.7107	0.7107	0.7107
データ収集の $\theta$ の範囲	2.01-26.11°	2.41-27.54°	2.30-27.52°	1.99-25.55°	2.18-27.90°	2.30-26.03°
インデックス の範囲	-7 ≤ h ≤ 7, -16 ≤ k ≤ 16, -18 ≤ l ≤ 19	-10 ≤ h ≤ 10, -11 ≤ k ≤ 11, -12 ≤ l ≤ 12	-25 ≤ h ≤ 25, -8 ≤ k ≤ 8, -23 ≤ l ≤ 23	-9 ≤ h ≤ 9, -16 ≤ k ≤ 16, -19 ≤ l ≤ 19	-11 ≤ h ≤ 11, -12 ≤ k ≤ 12, -12 ≤ l ≤ 12	-6 ≤ h ≤ 6, -21 ≤ k ≤ 21, -17 ≤ l ≤ 17
収集された反射	12994	7239	13030	17552	9724	7047
独立反射	2321	2676	2540	3062	3619	2569

30

40

## 【 0 0 6 5】

## 【化 2 0】

表 2 o. 種々のカルベンダジウム塩の X 線単結晶構造の結晶学的データ

溶媒および結晶系	塩酸塩	リン酸塩	硫酸塩	トシラート	ベンゾイラート	メシラート
使用システム	SHELXTL- V5.0	SHELXTL- V5.0	SHELXTL- V5.0	SHELXTL- V5.0	SHELXTL- V5.0	SHELXTL- V5.0
溶媒	直接法	直接法	直接法	直接法	直接法	直接法
精密化方法	F <sup>2</sup> に対する 密行列最小二乗	F <sup>2</sup> に対する 密行列最小二乗	F <sup>2</sup> に対する 密行列最小二乗	F <sup>2</sup> に対する 密行列最小二乗	F <sup>2</sup> に対する 密行列最小二乗	F <sup>2</sup> に対する 密行列最小二乗
最大/最小トランスミション	0.9732 および 0.8380	0.9817 および 0.9084	0.9913 および 0.9476	0.9817 および 0.9255	0.9530 および 0.9107	
絶対構造 パラメーター	-0.03(7)			0.01(9)		0.32(8)
データ/ 制限/ パラメーター	2321 / 0 / 170	2676 / 0 / 220	2540 / 0 / 195	3062 / 0 / 226	3619 / 0 / 217	2569 / 2 / 173
R 指標 (I>2σ(I))	R <sub>1</sub> = 0.0397, wR <sub>2</sub> = 0.0714	R <sub>1</sub> = 0.0349, wR <sub>2</sub> = 0.0941	R <sub>1</sub> = 0.0419, wR <sub>2</sub> = 0.0954	R <sub>1</sub> = 0.0433, wR <sub>2</sub> = 0.0828	R <sub>1</sub> = 0.0369, wR <sub>2</sub> = 0.0899	R <sub>1</sub> = 0.0384, wR <sub>2</sub> = 0.0892
R 指標 (全データ)	R <sub>1</sub> = 0.0523, wR <sub>2</sub> = 0.0754	R <sub>1</sub> = 0.0421, wR <sub>2</sub> = 0.0987	R <sub>1</sub> = 0.0738, wR <sub>2</sub> = 0.1098	R <sub>1</sub> = 0.0538, wR <sub>2</sub> = 0.0860	R <sub>1</sub> = 0.0509, wR <sub>2</sub> = 0.0933	R <sub>1</sub> = 0.0437, wR <sub>2</sub> = 0.0915
F <sup>2</sup> の適合良好性	1.073	1.060	1.041	1.084	0.977	1.062
最大相違ピーク とホール (e Å <sup>-3</sup> )	0.301 および 0.188	0.468 および 0.303	0.290 および 0.380	0.318 および 0.256	0.366 および 0.364	0.286 および 0.224

10

20

## ( 熱 分 析 )

DSC データの概要を表 3 に示す。この表は、すべての熱的事象（すなわち、脱水および融解）およびそれらに対応する必要熱量を含んでいる。塩酸塩および硫酸塩を除いた各塩の DSC 線（図 3）は単一の融解吸熱を示した。このことは、それらが無水塩として合成されたことを指し示している。一方、硫酸塩および塩酸塩の DSC 線は 1 より多い吸熱を示した。このことは溶媒分子および / または多形体の存在を示唆している。すべての塩調製において用いられている唯一の溶媒は水であるから、上の二つの塩は水和物だと考えられた。

30

## 【 0 0 6 6 】

## 【化 2 1】

表 3. ある温度における熱的事象に関する種々のカルベンダジウム塩の DSC データおよび対応する必要熱量

カルベンダジウム塩	脱水吸熱 (°C)	熱量 (J/g)	融点吸熱 (°C)		融解熱 (J/g)
			溶け始め温度	ピーク温度	
塩酸	66.52	124.8	96.75	118.76	219.4
リン酸	--	--	180.23	189.54	296.9
硫酸	--	--	124.04	137.31	323.6
メシラート	--	--	198.48	202.45	137.8
ベンゾイラート	--	--	208.17	211.23	171.0
トシラート	--	--	213.18	216.47	162.7

40

塩酸塩および硫酸塩の DSC 線に示された異なる熱的事象を確かめるためホットステージ顕微鏡検査法（HSM）を使用した。図 4 は、カルベンダジウム硫酸塩のサンプルを加熱しながら記録した事象の結果を示している。硫酸塩の DSC 線にある 135 における加熱時の最初の吸熱（A）は、おそらく、含水塩の脱水を伴った塩の融解に相当している。空気泡の生成は、水分子の放出を示しており、そして分子の収縮は、融解を意味している。この吸熱の根拠を、さらに TGA を使って調査した。図 5 に示される TGA スキャンは 120 から 170 の温度範囲にわたる約 19 % の重量損失を示している。この重量損失は、2 分子のカルベンダジウム、2 分子の水および 1 分子の硫酸塩から成る溶媒和物について計算される理論上の重量損失である 7 % より高い。従って、最初の吸熱は水和物の融解

50

を示しているはずである。

#### 【0067】

サンプルがさらに加熱されると、化合物の第2形態が融解物から再結晶する。しかしながら、この事象はDSC分析では検知されなかった。この形態の融解は、DSCサーモグラム中の2番目のより小さい吸熱(B)に対応しており、約175で起こっている。塩の第2形態に関する仮定を立証するため、硫酸塩を140に維持されたオープンで加熱した後、カルベンダジムの存在を調べるために、そのサンプルを以前述べた手順を用いたHPLCにかけた。3.5分の溶離液は、もとの化合物と同様の紫外スペクトルを有しており、このことは、仮定が正しいことを示している。第2融解の後、再び再結晶が起こり、樹状結晶が生成する。この樹状結晶は、DSC線の第3の吸熱で示されるように融解するまで成長を続け、分解生成物になる。最初の吸熱の温度は、水の沸点を35を超えており、これは安定なイオン性水和物を形成していることを示している。このことは充填の配列の詳細な研究によって確認され、この充填の配列においては水分子の存在が多数の水素結合の形成に寄与している。硫酸塩中のゲストの水分子はb軸の長さに沿って孤立した空洞内に位置し、硫酸塩、カルベンダジウム、および他の水分子と水素結合を形成している。従って、結晶の脱水は、図6に示すような結晶構造の完全な破壊を伴わなければならない、強いホスト-ゲスト水素結合および孤立した空洞内のゲスト分子の位置に起因して、比較的高い温度で起こるはずである。

10

#### 【0068】

TGAおよびHSMと一緒に、硫酸塩のDSCサーモグラムから、硫酸塩に二形態あることを確認した。合成した塩はひとつの形態のみを含んでいるが、Aの融解の後にのみ、この融解物からもう一方の形態が成長する。硫酸塩のDSCサーモグラムから、モノトロピーとエナンチオトロピーの間の違いを識別することは困難である。DSCカーブの解釈は、バーガーの融解エンタルピーの法則によって容易化されている。すなわち、より高い融解形態がより低い融解エンタルピーを有する場合には、両形態はエナンチオトロピー的に関連している。表4は種々の形態の硫酸塩および塩酸塩の融点および融解エンタルピーを列挙している。より高い融解形態であるBの融解エンタルピーはAの融解エンタルピーより低い。従って、これらの2つの形態はエナンチオトロピー的に関連している。しかしながら、変態温度以下ではA形態のみが安定である。同様に、塩酸塩は66で脱水し、引き続いて120で融解吸熱が起こることがわかった。45-86の温度範囲にわたる13.1%の重量損失(図5)は理論値13.6%と一致している。ここで、この理論値は、塩酸塩1分子につき2分子の水を含んだ溶媒和物について計算されたものである。塩酸塩は3つの形態を有していることがわかった。これらの形態もまたエナンチオトロピー的に関連している。

20

30

#### 【0069】

#### 【化22】

表4. 硫酸塩および塩酸塩の異なる形態の物理的性質

性質	硫酸塩		塩酸塩		
	形態A	形態B	形態A	形態B	形態C
MP (°C)	137.31	177.56	118.76	151.53	188.73
$\Delta H_{\text{fusion}}$ (J/g)	323.60	48.05	219.40	95.01	55.26

40

カルベンダジウム塩酸塩二水和物の脱水速度論を、結晶を1分当たり5、7、10、12、および15の加熱速度のTGAに供することにより研究した。この分析からのTGA線を図7に示す。脱水プロセスの活性化エネルギー( $E_a$ )をFlynnおよびWall(J. H. Flynn and L. A. Wall, J. Research Nat. Bur. Standards A, Phys. Chem. A 71, 25 (1967); J. Polym. Sci., Pol. Lett. 5, 191 (1967); J. Polym. Sci., Pol. Lett. 4, 323 (1966))によって記述された方法に従って、これらのTGAデータから計算した。この方法は種々の加熱速度( )にお

50

ける重量損失対温度の分析を含んでおり、ある一定の重量損失 (C) での対応する絶対温度を決定する。加熱速度 ( / s 単位で表示している ) の負の対数 ( - log ) のグラフを  $1/T$  に対してプロットし ( 図 8 )、このカーブの傾きから活性化エネルギーを計算した。塩酸塩の脱水についての活性化エネルギーは、TGA データから計算すると、約  $64 \text{ kJ/mol}$  であった。

#### 【0070】

( 種々のカルベンダジウム塩の構造の比較 )

種々のカルベンダジウム塩の X 線結晶構造により、これらの結晶形態の物理的性質を決定し得るコンフォメーション的優位性、水素結合相互作用、および結晶充填力についての詳細な分析が可能となった。原子の番号付けとともにこれらの塩の図示を図 9 ( a - f ) に示す。最終的な適切な原子の位置、結合長、結合角、ねじれ角、異方性熱的置換、および水素の位置はこの図では示していない。

10

#### 【0071】

カルベンダジウム分子中には、C ( 3 ) 原子と O ( 4 ) 原子の間に二重結合がある (  $1.192(3)$  )。一方、C ( 3 ) 原子と O ( 2 ) 原子の間は単結合されている (  $1.335(3)$  )。C ( 3 ) と O ( 2 ) の間の結合距離は単結合の共有結合の値である  $1.41$  よりも短い。このことは O ( 2 ) 原子が部分的な  $sp^2$  性を有しており、従ってメチル基の C ( 1 ) がより柔軟性がなくなっていることを示している。

#### 【0072】

イミダゾール窒素 N ( 14 ) はプロトン化されており、従って、C ( 6 ) - N ( 14 ) 結合は伸びている (  $1.332(3)$  )。このプロトンは、分子間水素結合を通して対イオンと結合している。例えば、対イオンとしては塩酸塩中の塩化物イオン Cl ( 17 ) ( N ( 14 ) . . . Cl ( 17 ) =  $3.143$  ) が挙げられる。プロトン ( H ( 14 ) ) がカルバメート基の酸素 O ( 4 ) と分子内水素結合を有することは可能であるが、結合角は直線からかけ離れている ( N ( 14 ) H ( 14A ) O ( 4 ) =  $116.12$  )。

20

#### 【0073】

カルベンダジウム分子の正電荷は、対イオンにより包接された酸性部位から中和されている。形成されたカチオンは共鳴安定化されており、正電荷は 3 つの窒素 N ( 5 )、N ( 7 ) および N ( 14 ) の間で変動している。このことは、C ( 6 ) - N ( 5 ) (  $1.346(3)$  )、C ( 6 ) - N ( 7 ) (  $1.338(3)$  ) および C ( 6 ) - N ( 14 ) (  $1.332(3)$  ) の結合長により確認された。これらの長さは、C - N 単結合の長さの値 (  $0.143$  ) と C = N 二重結合の長さの値 (  $0.127$  ) との間である。カルベンダジウムの構造に関する上記情報は、すべての形成された塩について正しい。

30

#### 【0074】

研究したすべての塩のカルベンダジウム部分は、結晶系 / 空間群、および / または結晶格子内に存在する対イオンに関わりなく平面構造であることがわかった。これは驚くべきことではない。なぜなら、一端にあるベンゾイミダゾール環の存在が分子全体を平面にするからである。興味深いことに、メトキシ基の酸素の隣にあるカルボニル基が、この酸素にわずかな  $sp^2$  性を与えており、これによって、このメトキシ基の自由回転が制限されている。このことは、この酸素が利用可能なすべての H ドナーと水素結合を形成できないことから確認される。硫酸塩を除いて、どの塩も、分子内またはカルベンダジウム分子間で水素結合を示さなかった。硫酸塩においては、弱い C - H . . . O 分子間水素結合が存在した。

40

#### 【0075】

通常の共有結合を除いては、有機塩の充填配列は、主に分子間および分子内水素結合をする能力、ならびに水素結合ほどではないが、ファンデルワールス相互作用によって決定される。従って、水素結合数 ( HBN ) とともに水素結合力の知識を融点との相関についての定性的な手法において使用し得る。化合物の融点は、対称性、離心率、充填、柔軟性、および水素結合などのいくつかのパラメーターの関数であることを思い出すべきである。

50

## 【 0 0 7 6 】

水素結合の強さは、ドナー（D）およびアクセプター（A）原子の電気陰性度の関数である。結晶中のD原子とA原子との近さは水素が相互に引きつけるものとしてどれだけ有効に機能しているかの尺度であるから、結晶学的A - B距離を、水素結合の強さの尺度として使用し得る。HBNは、繰り返し格子中に存在し得る水素結合の最大数として定義される。HBNは、結合できる水素の数または分子中の水素結合アクセプター部位の数のいずれかの最小値の2倍に等しい。

## 【 0 0 7 7 】

すべての塩は複数の水素結合を形成しているが、顕著なもののみ（強さに基づいて）を表5に列挙している。すべてのスルホン酸塩は強い水素結合を形成しており、これらの水素結合により、カルベンダジムの3つのNHは、スルフォナートの3つのOと結合している。従って、これらすべてのスルホン酸塩は他のすべての塩より比較的高い融点を有している。しかしながら、スルホン酸塩は、水素結合を形成するように配列するため、理論上、水素結合をしない分子より非効率な充填配列を呈する。このことはスルホン酸塩の充填効率の値が低いことから確認される。

10

## 【 0 0 7 8 】

リン酸塩もまた、リン酸部位同士で強い水素結合を形成しているが、カルベンダジウム分子はリン酸と緩く結合しているのみである。従って、リン酸塩はスルホン酸塩より低い融点を有するが、塩酸塩および硫酸塩より高い融点を有する。一方、塩酸塩および硫酸塩はいくつかのH結合（少なくとも6）を形成し、これらは互いに競合し、すべての結合の形成を制限し得る。いくつかのH結合によって引き起こされる位置的制限は、新たな結合を厳しく制限し、結果的に融点が低くなり得る可能性が非常に高い。低ストリンジェントの要件に起因して、硫酸塩と塩酸塩との両方は緊密に充填している。

20

## 【 0 0 7 9 】

興味深いことに、溶媒分子を結晶格子に組み入れることが、積極的にあるいは消極的に最大水素結合数を達成することに関連しているようである。塩酸塩および硫酸塩はアクセプター原子およびドナー原子が不足している。これらの格子において溶媒として水を使用することは、電子を共有することに類似しており、これにより、塩酸塩および硫酸塩は安定した結晶構造を達成することができる。

## 【 0 0 8 0 】

30

## 【化 2 3】

表 5. 水素結合力の基準に基づく種々のカルベンダジム塩の結晶格子中に形成される主な水素結合の比較

ドナー(D)		アクセプター(A)		$\Delta d^a$ (D...A) (Å)					
分子	原子	分子	原子	塩酸塩	リン酸塩	硫酸塩	メシラート	ベシラート	トシラート
CBZ	N(5)	塩	O	0.752	0.852	0.811	0.780	0.738	0.724
CBZ	N(7)	塩	O	0.846	0.534	0.821	0.814	0.721	0.797
CBZ	N(14)	塩	O		0.815	0.710	0.765	0.713	0.698
CBZ	N(14)	塩	Cl	0.827					
水	O	塩	Cl	0.880					
水	O	塩	O			0.590			
水	O	塩	O	0.469		0.531			
リン酸塩	O(13)	リン酸塩	O		0.907				
リン酸塩	O(11)	リン酸塩	O		0.877				
性質				塩酸塩 <sup>b</sup>	リン酸塩	硫酸塩 <sup>c</sup>	メシラート	ベシラート	トシラート
単位格子中の分子数				4	2	8	4	2	4
$V_{vdw}$ (Å <sup>3</sup> ) <sup>d</sup>				206	202	200	208	258	273
$V_{cell}$ (Å <sup>3</sup> ) <sup>e</sup>				1176	585	2199	1294	765	1639
充填効率 (κ)				0.70	0.69	0.73	0.64	0.68	0.67
MP (°C)				119	190	137	202	211	216
$\Delta H_{fusion}$ (J/g)				219	297	324	138	171	163

a:  $\Delta d = [\text{共有結合}(\text{D-H}) + \text{vdw}(\text{H} \dots \text{A})] - \text{実測}(\text{D-H} \dots \text{A})$

b: 塩酸塩は二水和物であることがわかった。

c: 硫酸塩はカルベンダジム硫酸塩一水和物であることがわかった。

d: 非対称ユニット中の分子のファンデルワールス体積

e: 単X線結晶データから計算した単位格子の体積

## (カルベンダジム塩酸塩)

カルベンダジムの塩酸塩は斜方晶系の空間群  $P 2_1 2_1 2_1$  で結晶化する。この空間群はキラルであり、反転または鏡映と関連するいかなる対称操作も有しない。従って、この空間群は対称中心を欠いており、まさに非中心対称と定義できる。この空間群についての対称操作は、螺旋軸と呼ばれる与えられた軸に沿った回転および並進の双方を含んでいる。この空間群においては、3つの二回螺旋軸が、a、bおよびc方向に沿って存在している。従って、 $2_1 2_1 2_1$  は、その軸の周りで1/2回転するごとに非対称ユニットが、これら3つの軸に沿って繰り返し単位の1/2移動するということを意味している。これらの対称操作のため、4等点(equipoint)変換が現れる( $x, y, z; 1/2 + x, 1/2 - y, -z; -x, 1/2 + y, 1/2 - z; 1/2 - x, -y, 1/2 + z$ )。これにより、単位格子中に4の一般位置多重度を有する。カルベンダジム塩酸塩の非対称ユニットは、水分子2つとともに塩酸およびカルベンダジムそれぞれ1分子を含んでいる。ユニットパターン内の2つの水分子の存在は、結晶化プロセスにおける水の重要性を物語っている。

## 【0081】

塩酸塩の熱的楕円ダイアグラム(図9(a))は原子に番号付けを行っている。また、その単位胞のステレオ充填ダイアグラムは図10に示されている。水分子とともに、塩化物アニオンは、カルベンダジム集合体のための架橋剤としてはたらく。カルベンダジム分子(カチオン種として存在している)の自己集合パターンは、二回螺旋軸のまわりの無限の螺旋配列であって、イミダゾール環およびフェニル環を介したπ-πスタッキングを通して結合している(図10(a))。このような集合により空間ができ、そこには塩化物イオンおよび水分子が含まれている(図10(b))。塩化物イオンは、囲んでいるカル

10

20

30

40

50

ベンダジウムイオンおよび水分子と複数の水素結合により相互作用している。ここで、水素結合の一つはカルベンダジウムとの結合であり (N (14) - H (14A) . . . Cl (17))、別の水素結合は、2つの水分子のそれぞれとの結合である (O (15) - H (15B) . . . Cl (17) および O (16) - H (16A) . . . Cl (17))。これらの水分子はカルベンダジウムイオンの窒素 (N (5) および N (7)) ならびに酸素 (O (4)) とも水素結合を形成している。これら2つの水分子はまた、分子間水素結合を通して互いに結合している。

#### 【0082】

カルベンダジウム塩酸塩集合体の顕著な特徴は、カルベンダジウムのメチル基の C 1 (H 1A) と塩化物イオンとの間に形成された C - H . . . Cl 結合の存在である。3.693 という C (1) - H (1A) . . . Cl (17) 距離は、ファンデルワールス距離である 4.08 より短いだけでなく、顕著な直線性を維持しており、C - H . . . Cl 角は 157.82° である。塩酸塩の水素結合パラメータを表6に列挙している。上で議論した塩酸塩の充填配列においては、水の O は、水素結合アクセプターとしてもドナーとしても機能しており、一方、N および C の両方は水素ドナーとして、Cl はアクセプターとして機能している。

#### 【0083】

#### 【化24】

表6. カルベンダジウム塩酸塩の結晶格子中に観測される水素結合の幾何学的パラメーター

D-H...A	d(H...A) (Å)	d(D...A) (Å)	∠(D-H...A) (°)
N(7)-H(7A)...O(15)	1.788	2.664	174.79
N(5)-H(5A)...O(16)	1.886	2.758	170.74
N(14)-H(14A)...Cl(17)	2.365	3.143	147.66
O(15)-H(15B)...Cl(17)	2.297	3.070	160.82
O(16)-H(16A)...Cl(17)	2.395	3.205	173.74
O(15)-H(15A)...Cl(17)	2.456	3.249	161.04
O(16)-H(16B)...Cl(16)	2.398	3.082	149.07
O(16)-H(16B)...Cl(16)	2.491	3.021	127.08
C(1)-H(1A)...Cl(17)	2.767	3.693	167.82

D および A はそれぞれドナー原子およびアクセプター原子を示す。

結晶構造は、N - H . . . O、N - H . . . Cl、O - H . . . O、O - H . . . Cl、および C - H . . . Cl タイプの多数の水素結合によって安定化されている。これらの結合を除き、他のすべての分子間接触は、通常ファンデルワールス相互作用に相当する。

#### 【0084】

(カルベンダジウムリン酸塩)

カルベンダジウムのリン酸塩は、三斜晶系で結晶化し、中心対称の空間群

#### 【0085】

#### 【化24-1】

$P\bar{1}$

を有している。三斜晶系はセルの接線およびセルの角度に関し制限はない。

#### 【0086】

#### 【化24-2】

$P\bar{1}$

空間群についての唯一の対称操作は、点反転である。この反転は一回軸に沿ったものである。対称中心と等価である。これらの対称操作に基づき、本発明者らは、二つの等点 (equi point) 変換 (x, y, z および -x, -y, -z) を有し得る。そして、これらは単位格子において2の一般位置多重度をもたらす。

## 【 0 0 8 7 】

この塩は、特定の分子コンフォメーションを採用しており、分子間水素結合を促進している。塩酸塩と同様に、この薬物分子はモノプロトン化されており、薬物分子とリン酸アニオンの分子比は 1 : 1 である。この構造においては、薬物分子の 3 つの N - H ドナー ( N ( 4 )、N ( 7 )、および N ( 1 4 ) ) およびリン酸アニオンの酸素アクセプターが、水素結合に寄与している。酸素 O ( 1 2 ) および O ( 1 4 ) は、アクセプターとして振る舞い、それぞれの酸素は 2 つの H 結合相互作用を形成している。ここで、1 つはプロトン化された薬物との相互作用であり、もう一方はリン酸アニオンとの相互作用である。O ( 1 3 ) は、アクセプター ( N ( 7 ) - H ( 1 0 A ) . . . O ( 1 3 ) ) としてもドナー ( O ( 1 3 ) - H ( 1 3 B ) . . . O ( 1 2 ) ) としても振る舞い、H 結合相互作用を形成する。O ( 1 1 ) は、ドナーとして振る舞い、リン酸アニオンの O ( 1 4 ) と分子間 H 結合を形成する。カチオン性の薬物部分の NH とアニオン性のリン酸の酸素との間の強い分子間 N - H . . . O 結合は、隣接するカルベンダジウム分子を鎖に結合させている。リン酸分子間の O - H . . . O 水素結合は、アニオン分子を、b 軸と平行な直線に配列させることを可能にしている ( 図 1 1 ) 。

10

## 【 0 0 8 8 】

## 【 化 2 5 】

表 7. カルベンダジウムリン酸塩の結晶格子中に観測される水素結合の幾何学的パラメーター

D-H...A	d(H...A) (Å)	d(D...A) (Å)	∠(D-H...A) (°)
N(7)-H(10A)...O(13)	2.255	2.986	146.59
N(14)-H(13A)...O(12)	1.946	2.695	150.58
N(5)-H(11A)...O(14)	1.804	2.658	163.60
N(7)-H(10A)...O(14)	2.599	3.110	121.02
O(13)-H(13B)...O(12)	1.804	2.583	177.66
O(11)-H(11B)...O(14)	1.893	2.616	173.62

D および A はそれぞれドナー原子およびアクセプター原子を示す。

20

リン酸塩の充填配列は、カルベンダジウムおよびリン酸アニオン双方が、平行な分子のスタックとして配列しており、隣接したスタック内の分子は、反転した状態で配列されていることを示している。スタック内では、分子はすべて同じ方向に配列されている。通常の分子間水素結合を除き ( 表 7 )、カルベンダジウムにおける最も強力な分子間相互作用は、カルボニル基の炭素とベンゼン環の系との間の隣接したスタック間で起こっている。3 . 2 6 1 という実測結合長 ( C ( 3 ) - C ( 1 0 ) ) は、ファンデルワールス値 3 . 4 より短い。カルボニル酸素の強い電子アクセプター性は、錯体の形成を誘導している。

30

## 【 0 0 8 9 】

## ( カルベンダジウム硫酸塩 )

カルベンダジウム硫酸塩は、単斜晶系で結晶化し、中心対称の空間群  $C 2 / c$  を有している。単斜晶系には、“特有の”軸が存在する。すなわち、その軸は残りの 2 つの軸と垂直になっている。この特有の軸は、通常、b 軸として選択され、従って、 $90^\circ$  である。硫酸塩の結晶パターンは、原始的なパターンを有する塩酸塩あるいはリン酸塩と異なり、中心に位置している。中心に位置したパターンにおいては、長方形の格子の中心でのモチーフの群は、コーナーでのそれと同一である。記号 ‘ C ’ は、格子が面心、すなわち、先端中心であって、第二の格子点が C 面 ( a 軸および b 軸によって定義される ) の中心に位置することを示している。このような系においては、格子体積は、原始格子の 2 倍である。C 2 / c においては、対称操作は b 軸と平行な二回回転軸であり、映進面は b 軸と垂直である。記号 ‘ c ’ は、映進方向が c 軸と平行であることを示している。映進面は、反射操作を並進操作と結合させ、従って、長いアレイにおいてのみ起こる。

40

## 【 0 0 9 0 】

この空間群においては、点対称によって 2 つの等点 ( e q u i p o i n t ) 変換が現れ、この点対称は中心対称によって 2 倍される ( 4 まで )。この結晶系は一つの面心である

50



ため、その数はさらに8まで倍化され、従って、単位格子中に8の一般位置多重度をもたらす。これらの一般位置は、 $(x, y, z)$ 、 $(-x, -y, -z)$ 、 $(1/2 + x, 1/2 + y, z)$ 、 $(1/2 - x, 1/2 - y, -z)$ 、 $(-x, y, 1/2 - z)$ 、 $(x, -y, 1/2 + z)$ 、 $(1/2 - x, 1/2 + y, 1/2 - z)$ 、および $(1/2 + x, 1/2 - y, 1/2 + z)$ である。

#### 【0091】

最小の分子ユニットにおいては、 $\text{SO}_4^{2-}$ は、その半分のみが特有となるように、二回軸上に存在している。薬物分子とアニオンの分子比は2:1である。従って、非対称ユニットは、単一のプロトン化されたカルベンダジウム分子、一つの水分子、および1/2の硫酸アニオンから成っている。

10

#### 【0092】

硫酸塩は、分子間水素結合を促進する分子コンフォメーションを採用している。この構造においては、水分子とともに、薬物分子の3つのN-Hドナーおよびアニオンの硫酸酸素アクセプターが水素結合に寄与している。NH(イミダゾールおよびカルバメート双方)と硫酸塩あるいは水の酸素との間の強い分子間水素結合は、プロトン化されたカルベンダジウム、硫酸アニオン、および水分子を鎖に結合させており、この鎖は、b軸に沿って広がっている(図12)。従って、この塩の充填ダイアグラムは、リン酸塩のものと著しく類似しており、b軸と平行に延びるアニオン(この場合は $\text{SO}_4^{2-}$ )のカラムを有している。このb軸においては、硫酸分子は水分子と水素結合している( $\text{O}(20) - \text{H}(21) \dots \text{O}(10)$ および $\text{O}(20) - \text{H}(20) \dots \text{O}(11)$ )。薬物分子は、リン酸塩中で行われているのと同様に、再度、分子の両側でアニオンとH結合している( $\text{N}(7) - \text{H}(7A) \dots \text{O}(10)$ 、 $\text{N}(5) - \text{H}(5A) \dots \text{O}(11)$ 、 $\text{N}(5) - \text{H}(5A) \dots \text{S}(1)$ および $\text{N}(7) - \text{H}(7A) \dots \text{S}(1)$ )。また、薬物分子は、水分子と水素結合を形成している( $\text{N}(14) - \text{H}(14A) \dots \text{O}(20)$ )。

20

#### 【0093】

#### 【化26】

表8. カルベンダジウム硫酸塩の結晶格子中に観測される水素結合の幾何学的パラメーター

D-H...A	d(H...A) (Å)	d(D...A) (Å)	∠(D-H...A) (°)
N(7)-H(7A)...O(10)	1.839	2.689	155.86
N(5)-H(5A)...O(11)	1.841	2.699	167.27
N(14)-H(14A)...O(20)	2.031	2.800	147.82
N(5)-H(5A)...S(1)	2.843	3.604	157.13
N(7)-H(7A)...S(1)	2.858	3.639	150.36
O(20)-H(20)...O(11)	2.082	2.900	160.92
O(20)-H(21)...O(10)	2.149	2.959	163.71
O(9)-H(9A)...O(4)	2.500	3.411	150.09

DおよびAはそれぞれドナー原子およびアクセプター原子を示す。

硫酸塩の充填配列は、水素ドナーとして炭素を有する分子間水素結合の存在を示している。ベンゼン環のC(9)はまた、水素ドナーとして振る舞い、カルボニル基の酸素と水素結合を形成している( $\text{C}(9) \dots \text{O}(4) = 3.411$ )。1962年までには、例えば、カフェイン、セオフィリン、尿酸および関連化合物のような、いくつかの複素環塩基に存在する活性化されたC-H基は、O-HあるいはN-H基と同じ方法で酸素原子と相互作用をする傾向にあることが知られていたが、これらの分子の結晶中に観測される短い( $< 3.4$ )C...O接触は、C-H...O水素結合と解釈されていた。1982年になってはじめて、有機分子中のC-H...O水素結合の存在が説得力のある形で説明され、C-H...O結合は、N-H...O水素結合、O-H...O水素結合およびドナー-アクセプタンス相互作用のような、より強力な力の枠組みの範囲内で調整する際の安定化力として認められ始めた。たとえ硫酸塩中のC-H...O結合についてのC...O距離は限界より少し長くても、結合角( $150.09^\circ$ )の直線性により

30

40

50

、その存在は、むしろ可能となっている。

#### 【0094】

さらに、硫酸塩の充填配列は、一方のカルベンダジムのメチル基ともう一方のカルベンダジムのベンゼン環との間のC-H...相互作用の存在によって安定化されている。これらの相互作用は、C(11)...H(1C)(2.797)およびC(10)...H(1C)(2.676)である。

#### 【0095】

(カルベンダジウムメシラート)

カルベンダジウムメシラート塩は、硫酸塩と同様、単斜晶系で結晶化するが、メシラート塩は異なる空間群、Ccを有する。また、他のカルベンダジウムスルホン酸塩と異なり、メシラート塩についてのブラヴェ格子は、中心に位置している。この空間群と関連する唯一の対称操作は、c軸と平行の方向での映進面である。この空間群はキラルであり、z値4を有している。一般位置は(x, y, z)、(1/2+x, 1/2-y, z)、(x, -y, 1/2+z)、および(1/2+x, 1/2-y, 1/2+z)で与えられる。

#### 【0096】

非対称ユニットは、プロトン化されたカルベンダジウムおよびアニオン性のメタンスルホン酸それぞれ1分子から成っている。その塩の原子配列のb軸に沿った投影を図13に示している。充填は、プロトン化されたカルベンダジウムとメシラートアニオンの交互の平行なスタックから成っている。これらのスタックはa軸と平行であり(図13)、各スタック内では、すべての分子は、同じ方向に配向している。これらのカルベンダジウムおよびメタンスルホン酸のスタックは、分子間水素結合およびC-H...相互作用によって一緒に保持されている。カルベンダジウム分子のすべてのNHは、水素ドナーとして振る舞い、一方、メシラートアニオンのOおよびSは、水素アクセプターとして振舞っている。各メシラートアニオンは、3つのN-H...O結合を形成しており、このうち2つは右側のカルベンダジウム分子と、残りの1つは左側のもうひとつのカルベンダジウム分子と結合している(図13)。N(5)-H(5A)...O(17)結合は、N(5)-H(5A)...S(18)より、より直線的であるにもかかわらず、カルベンダジウムのN(5)はまた、メシラートアニオンのS(18)とH結合を形成し得る。水素結合パラメータを表9に列挙する。

#### 【0097】

強力で、非常に制限された位置関係をもった1点相互作用であるH結合に加えて、他のより弱い、制限の少ない相互作用が存在し、この相互作用もまた、分子を一緒に保持する役割を担っている。そのような1つの相互作用は、C-H...であり、この結合においては、分極したC-H基が芳香環と相互作用している。電子吸引性のスルホナート基の存在は、メシラートのメチル基を分極して、電子を不足させる。この結果、C-H...

相互作用を形成することによって、電子が豊富なカルベンダジウムのベンゼン環と相互作用する。C(10)-H(19C)間の距離、2.759は、それらのファンデルワールス半径(2.9)の和より小さく、このことは、そのような相互作用の存在を裏付ける。従って、水素結合およびファンデルワールス接触は、構造の三次元構築をもたらし、安定性を付加する。

#### 【0098】

#### 【化27】

表9. カルベンダジウムメシラート塩の結晶格子中に観測される水素結合の幾何学的パラメーター

D-H...A	d(H...A) (Å)	d(D...A) (Å)	∠(D-H...A) (°)
N(7)-H(7A)...O(15)	1.827	2.696	168.80
N(14)-H(14A)...O(16)	1.934	2.745	152.59
N(5)-H(5A)...O(17)	1.850	2.730	178.77
N(5)-H(5A)...S(18)	2.901	3.713	154.10

DおよびAはそれぞれドナー原子およびアクセプター原子を示す。

10

20

30

40

50

(カルベンダジムベシラート)

カルベンダジムベシラート塩は、リン酸塩と同様、三斜晶系で結晶化し、空間群

【0099】

【化27-1】

$P\bar{1}$

を有する。ここで、 $Z = 2$ である。非対称ユニットは、カルベンダジムおよびベンゼンスルホン酸それぞれ一分子から成っている。カルベンダジムは、非対称ユニットにおいては、平面分子のようであり、ベンゼンスルホン酸は、それと垂直に位置している。

【0100】

10

その塩の充填配列は、プロトン化されたカルベンダジムとベンゼンスルホン酸アニオンとの間の分子間水素結合の存在を示している(図14)。しかしながら、2つのカルベンダジム分子あるいは2つのベンゼンスルホン酸分子の間には分子内水素結合あるいは分子間水素結合のいずれも観測されなかった。他の塩と同様に、すべての水素供与性原子(N)は水素アクセプター原子(OおよびS)と水素結合を形成する。しかしながら、塩酸塩および硫酸塩とは異なり、ベシラート塩の充填モチーフは、ドナーとしての炭素を含んだ2つの分子間水素結合の形成を許容している。ベンゼンスルホン酸アニオンのフェニル炭素(C(22)およびC(23))は、カルベンダジム分子のメトキシ酸素(O(2))と水素結合を形成する。両C-H...O結合の結合長(C...O)は、3.4より短く、結合角は、130°より大きい。カルベンダジムとベンゼンスルホン酸アニオンとの間の分子間水素結合のため、カルベンダジム分子は、b軸に沿って配列している。

20

【0101】

【化28】

表10. カルベンダジムベシラート塩の結晶格子中に観測される水素結合の幾何学的パラメーター

D-H...A	d(H...A) (Å)	d(D...A) (Å)	$\angle(D-H...A)$ (°)
N(7)-H(7A)...O(17)	1.916	2.789	171.48
N(5)-H(5A)...O(16)	1.908	2.772	168.76
N(14)-H(14A)...O(15)	2.011	2.797	148.10
N(7)-H(7A)...S(18)	2.894	3.586	150.67
O(22)-H(22A)...O(2)	2.574	3.302	133.68
C(23)-H(23A)...O(2)	2.588	3.334	135.67

DおよびAはそれぞれドナー原子およびアクセプター原子を示す。

30

ベシラート塩の充填配列から、カルベンダジム分子のスタックは、ベンゼンスルホン酸アニオンのスタックと垂直に配列していることは明らかである。そのような配列は、T型エッジ-トゥー-フェイス静電相互作用を行うのに好都合である。ベンゼンは正味の双極子を有していないが、不均一な電荷の分配を有しており、環の面により高い電子密度があり、エッジの電子密度は低くなっている。従って、四極子モーメントが発生する。このような芳香環の四極子モーメントは、その相互作用の静電的要素の前駆体と考えられている。ベシラート塩中に観測される可能なエッジ-トゥー-フェイスの相互作用は、H(9A)...

40

【0102】

(カルベンダジムトシラート)

カルベンダジムトシラート塩は、空間群 $P2_12_12_1$ を有する斜方晶系で結晶化する。この空間群はキラルである。この空間群は、反転または鏡映に関するいかなる対称操作も有しない。従って、対称中心を欠いており、非中心対称と適切に定義される。この空間群についての対称操作は、螺旋軸に沿った回転および並進の双方を含んでいる。この空間群においては、3つの二回螺旋軸が、a、b、およびcの方向に沿って存在している。従って、 $2_12_12_1$ は、その軸の周りで1/2の回転するごとに、非対称ユニットが、こ

50

れら 3 つの軸に沿って、繰り返しユニットの  $1/2$  移動することを意味している。これらの対称操作のため、4 つの等点 ( e q u i p o i n t ) 変換が発生し (  $x, y, z; 1/2 + x, 1/2 - y, -z; -x, 1/2 + y, 1/2 - z; 1/2 - x, -y, 1/2 + z$  )、従って、単位格子中に 4 の一般位置多重度を有する。

#### 【 0 1 0 3 】

非対称ユニットは、カルベンダジムおよびトルエンシルホン酸の各一分子から成っている。図 9 ( f ) に見られるように、カルベンダジム分子とトルエンシルホン酸は、互いに垂直に位置している。単位格子は、カルベンダジムおよびトルエンシルホン酸の各四分子を含んでいる。これらの分子は、カルベンダジムおよびトシラート塩の交互の層に配列されており、全 3 方向に渡っている ( 図 1 5 )。トシラート塩中のカルベンダジムおよびトシラート分子は、二回螺旋軸のまわりの無限螺旋内に配列されている。結晶学的 c 軸を見下ろすと、スタック内のカルベンダジム分子は、 $180^\circ$  ひっくり返っており、一方、トシラート分子は、同じ方向に配向している。カルベンダジムの隣接スタックの分子は、スタック軸 ( この場合においては a 軸 ) に対して、 $\pm 41.11^\circ$  の傾斜角を示している。

10

#### 【 0 1 0 4 】

予測されるように、トシラートの充填配列 ( 図 1 5 ) は、カルベンダジムの N H とトシラートの O および S との間の分子間水素結合 ( 表 1 1 ) を示している。ベシラートと同様、トシラートの充填配列は、いくつかのエッジ - トゥー - フェイス相互作用および C H - 相互作用を示している。これらの相互作用は、カルベンダジムのフェニル環と p - トルエンシルホン酸のフェニル環との間だけではなく、カルベンダジムのメチル基と p - トルエンシルホン酸のフェニル環との間にも起こっている。いくつかの注目される相互作用は、H ( 9 A ) . . . C ( 2 3 ) ( 2 . 7 6 9 )、H ( 9 A ) . . . C ( 2 4 ) ( 2 . 7 8 6 ) および H ( 1 A ) . . . C ( 2 3 ) ( 2 . 7 7 9 ) である。

20

#### 【 0 1 0 5 】

#### 【 化 2 9 】

表 1 1. カルベンダジムトシラート塩の結晶格子中に観測される水素結合の幾何学的パラメーター

D-H...A	d(H...A) (Å)	d(D...A) (Å)	$\angle$ (D-H...A) ( $^\circ$ )
N(7)-H(7A)...O(15)	1.845	2.718	167.93
N(5)-H(5A)...O(16)	1.912	2.786	171.85
N(14)-H(14A)...O(17)	2.075	2.812	140.74
N(7)-H(7A)...S(18)	2.871	3.665	150.89
N(5)-H(5A)...S(18)	2.979	3.798	151.79
O(25)-H(25B)...O(2)	2.582	3.442	146.60

D および A はそれぞれドナー原子およびアクセプター原子を示す。

30

#### ( 充填効率 )

充填力および結晶の対称性は、結晶性物質の化学的および物理的性質を決定する。K i t r a i g o r o d s k i i の最密充填の原則と呼ばれる、分子結晶の充填の基本法則によれば、密度を最大化し、自由体積を最小化すべきである。結晶間の空隙は望ましくないが、通常、避けることはできない。結晶の密度が高くなる、すなわち、より近密に充填されるほど、自由エネルギーは小さくなり、より高い安定性を生じる。

40

#### 【 0 1 0 6 】

充填効率は、与えられた結晶の充填係数、 を測定することによって判断し得る。充填係数は、格子中の、分子によって満たされた空間の量を表し、

$$K = N V_{vdw} / V_{cell}$$

で計算される。ここで、N は単位格子中の分子の数であり、 $V_{vdw}$  は非対称ユニット中の分子のファンデルワールス体積であり、 $V_{cell}$  は単位格子の体積である。ここで現れたファンデルワールス体積は、D S V i e w e r P r o プログラムの C o n o l l y 表面特徴およびそのソフトウェアに含まれている標準ファンデルワールス半径を用いて計算された。様々なカルベンダジム塩の充填係数を表 1 2 に列挙している。すべての塩の充

50

充填係数は、0.65と0.73との間であり、安定結晶の

【0107】

【化29-1】



範囲である0.65～0.8と一致している。

【0108】

【化30】

表12. カルベンダジウム塩の充填係数

塩	N	V <sub>vdw</sub> (Å)	V <sub>vdw</sub> (Å)	K
塩酸塩	4	208.438	1175.8	0.702
リン酸塩	2	201.777	585.35	0.688
硫酸塩	8	200.254	2188.7	0.728
メシラート	4	207.539	1283.8	0.642
ベシラート	2	257.771	765.01	0.674
トシラート	4	273.072	1638.8	0.667

#### (水分吸着実験)

医薬製造工場ではよくあると思われる湿度条件である、30～50%RHでの塩による高度の水分吸着あるいは脱着は、薬効および実質密度の変動、流れ性、溶解速度および生体利用効率の変動ならびに化学的不安定性が挙げられる、多くの操作上および製造上の困難をもたらし得る。塩の水和物を形成する性質と対イオンの半径および電荷のような様々な構造的特徴との間の一般的傾向は認められていたが、与えられた塩は、結晶化条件に依存して、複数の化学量論的水和物を形成し得る。従って、化合物の水分を吸収する能力の評価は、発展可能かどうかの重要な判断基準となる。

【0109】

図16は、43%および81%の相対湿度値の下でのカルベンダジウム塩の水分吸収カーブを示している。見られ得るように、塩酸塩および硫酸塩は、吸湿性が最も低く、43%および81%の両方のRHの下で水分吸収は1%よりも低い。ちなみに、これらの塩は両方とも水和物として合成された。これとは対照的に、リン酸塩およびメシラート塩は、吸湿性が高く、43%RHで1～2%の水分を吸収するのに対し、81%RHではそれぞれ7.5%および10.1%の水分を吸収することがわかった。ベシラート塩およびトシラート塩は、43%RHでは水分吸収は1%より低く、81%RHでは約4.3%の水分を吸収した。

【0110】

塩酸塩、硫酸塩、ベシラート塩、およびトシラート塩の粉末X線回折パターンは43%の湿度値と81%の湿度値とで変化しないままであった。しかしながら、メシラート塩およびリン酸塩の両方では、81%RHの下で保存したサンプルのPXRDパターンに変化を示した。これは、結晶形態における変化に起因し得る(図17(a)および(b))。81%RHの下で保存されたメシラートのサンプルは、11.7°の2θおよび20.3°の2θでの主要な反射とともに、より高いアングルピークにおいて、強度が下がり、18.8°の2θに新たなピークが現れた。一方、43%RHの下で保存されたサンプルは、合成された塩と同様のPXRDパターンを有している。43%RHの下で保存されたリン酸塩サンプルは28°の2θ反射において強度が下がり、81%RHパターンは26°の2θで新たな反射を有し、22°の2θで強度が下がっている。

【0111】

これらの結果は、43%のRH値においては、すべての塩は大気から2%未満の水分を吸収することを示している。このことは、リン酸塩に形態を変化させたが、他の塩はそれ

10

20

30

40

50

らの固相状態において変化しないままであった。

#### 【0112】

(溶解度実験)

カルペンダジムの塩酸塩、リン酸塩、硫酸塩、ベシラート塩およびトシラート塩の25での水への溶解度を表13に列挙している。メシラート塩は非常に溶けやすいことがわかり( $>200\text{ mg/ml}$ )、従って、その飽和溶解度を決定することができなかった。硫酸塩の溶解度は、 $\text{pH } 1.58$ より下の領域では約 $1.2 \times 10^{-2}\text{ M}$ で一定となった。このことは、この $\text{pH}$ より下ではその溶液が、硫酸塩に関して飽和していることを示している。一方、ベシラート塩およびトシラート塩の両方の溶解度は、それぞれ、 $\text{pH}$ 値 $1.65$ および $1.82$ より下では、低下した。また、様々な塩の溶解度積を表13にまと

10

#### 【0113】

##### 【化31】

表13. 種々のカルペンダジムの溶解度

塩	水		$\text{pH}_{\text{max}}$	$K_{\text{sp}} (\text{M}^2)^b$	$\Delta H_f$ ( $\text{J} \cdot \text{K}^{-1} \cdot \text{M}^{-1}$ )
	$\text{pH}$	$S (\text{mg/ml})$			
遊離塩基		0.006	NA	NA	145.250
塩酸塩	1.68	6.080	NA	NA	14.951
リン酸塩	1.93	3.032	1.93	$2.1 \times 10^{-4}$	11.906
硫酸塩	1.9	6.605	1.68	$2.7 \times 10^{-4}$	22.898
メシラート <sup>a</sup>	0.8	205.862	NA	NA	NA
ベシラート	1.76	6.992	1.65	$1.1 \times 10^{-3}$	17.380
トシラート	1.93	4.815	1.82	$4.1 \times 10^{-4}$	18.704

a—飽和には至らなかった。

b—共通イオン効果について修正した上で計算した $K_{\text{sp}}$ 。

20

また、様々な塩の溶解度の温度依存性についても研究を行った。これは温度の逆数に対する溶解度の半対数プロットである。そのようなプロットの傾き(または、非線形プロットの場合においては、与えられた温度における与えられたカーブの接線)は、それぞれの種の微分溶解熱を与える。通常、そのようなカーブは非線形であり、与えられた温度における $H_f$ 値が熱量測定的に得られる。この調査の限られた温度範囲の中では、プロットは直線的に見え、 $H_f$ の粗い見積もりが可能である。表13はすべての研究された化合物の $H_f$ を列挙している。

30

#### 【0114】

(溶解研究)

遊離塩基ならびに塩酸塩、リン酸塩、硫酸塩、メシラート、ベシラート、およびトシラートの溶解挙動を、Millipore水および $\text{pH } 1.1$ の $0.1\text{ N}$ 塩酸溶液中で比較した。 $\text{pH } 1.1$ の溶液は、胃液をシミュレートしている(胃の $\text{pH}$ は $1 \sim 3$ である)。これは、この溶液中での挙動が、経口投与後の生体利用効率に関連しているからである。図18aおよびbは、水中および $0.1\text{ N HCl}$ 中の溶解プロファイルを示している。図18(a)にみられるように、塩酸塩、硫酸塩、ベシラート、トシラート、およびリン酸塩ならびに遊離塩基形態は、完全には水に溶解しなかった。これらの5つの塩はいずれも、60分後に、最初の投入量の40%より多くが溶解した。極端な例として、遊離塩基は60分後、1%未満溶解したが、メシラート塩は、ちょうど30分で水に完全に溶解した。

40

#### 【0115】

$0.1\text{ N HCl}$ 中の各塩の溶解性を図18(b)に示している。6つの塩および遊離塩基はすべて、この溶解液中で完全に溶解する。サンプル結晶の100%が溶解する時間に相違があった。メシラート塩は、即座に溶解し、一方、硫酸塩およびリン酸塩は、完全に混和するのに5~10分を要した。塩酸塩、ベシラート、およびトシラートと同様、遊離塩基は15~20分で完全に溶解した。

#### 【0116】

50

調製した塩の溶解性と、遊離塩基と酸との物理的混合物の溶解性を比較するために、カルペンダジム：リン酸混合物を、1：1および1：2のモル比で調製した。図19は、2つの物理的混合物およびリン酸塩の、Millipore水中における溶解プロファイルを示している。リン酸塩（1：1であることがわかっている）は、1：1物理的混合物より高い溶解性を示す。一方、1：2物理的混合物は、リン酸塩より高い溶解性を示す。過剰な酸のため、1：2物理的混合物は、1：1リン酸塩と比較して、粒子の微環境における拡散層のpHを下げており、従って、溶解し易くなると考えられる。

#### 【0117】

塩は、同じ平衡溶解度を有しているのにもかかわらず、いずれの与えられたpHにおいても、その塩基より高い溶解速度を示す。塩は、効果的に、それ自身が“バッファ”として振る舞い、拡散境界層のpHを変化させ、これによって、その層への親薬物のみかけの溶解度を増加させると考えられる。従って、塩の形態で塩基性薬物を投与すると、インビボでの溶解よりむしろ、胃が空になることが、その吸収の律速要因となるのは確実である。溶解性の研究から、形成された塩は、遊離塩基より高い溶解性を有していることは明らかである。水中では、メシラート塩が、最も速く溶解した。0.1N塩酸中では、与えられた量の6つの塩のすべて（50mgのカルペンダジムに相当する）および遊離塩基（50mg）は、20分以内に完全に溶解した。リン酸塩（1：1）は、カルペンダジムおよびリン酸の1：1物理的混合物より高い溶解性を有していた。一方、1：2物理的混合物は、過剰量のリン酸に起因して、これらの3つの中で最も高い溶解性を有していた。

#### 【0118】

みかけの溶解性を上げるため、いくつかの弱両電解質性のカルペンダジムの酸性塩を合成した。すべての合成塩について、予備処方研究を行った。表14は、遊離塩基とともに、研究された塩の物理的性質を列挙している。すべての塩は、遊離塩基より高い溶解速度プロファイルを示し、メシラートが、最も良好な溶解時間を有していた。塩酸塩および硫酸塩を、水和物として合成し、これらが1より多い形態で存在していることがわかった。

#### 【0119】

#### 【化32】

表14. カルペンダジムおよび6つの塩のいくつかの基本的性質の比較

性質	塩基	塩酸塩	リン酸塩	硫酸塩	メシラート	ベシラート	トシラート
外観	薄灰色、結晶状	白色、結晶状	白色、結晶状	白色、結晶状	白色、結晶状	白色、結晶状	白色、結晶状
結晶系	NA	斜方晶系	三斜晶系	単斜晶系	単斜晶系	三斜晶系	斜方晶系
空間群	NA	P2 <sub>1</sub> 2 <sub>1</sub> 2 <sub>1</sub>	P1	C2/c	Cc	P1	P2 <sub>1</sub> 2 <sub>1</sub> 2 <sub>1</sub>
分子量	191.2	263.68	289.2	516.49	287.29	363.39	349.36
融点 (°C)	240	118.76	189.54	137.31	202.45	211.23	216.47
水和物	無水物	二水和物	無水物	一水和物	無水物	無水物	無水物
多形性	多形体の証拠なし	少なくとも3形態検出	多形体の証拠なし	少なくとも2形態検出	多形体の証拠なし	多形体の証拠なし	多形体の証拠なし
S <sub>w</sub> (mg/ml)	0.006	6.080	3.032	6.505	> 205.662*	6.992	4.815
飽和溶液のpH	5.90	1.68	1.93	1.90	0.80	1.76	1.93
t <sub>50%</sub> (分) pH 1	5	2-3	2-3	2-3	1	2-3	2-3
t <sub>40%</sub> (分) 水	NA	~5	~5	~3	<1	~5	~5
吸湿性 (4.3%RHで8日間調湿器保存)	水分0.36%増加	水分0.13%増加	水分0.88%増加、PXRDパターン変化	水分0.38%増加	水分2.04%増加、同じPXRDパターン	水分0.18%増加	水分0.27%増加

\*溶液はメシラート塩で飽和されていない。

t<sub>50%</sub> および t<sub>40%</sub> は与えられた量の塩/遊離塩基（50mgのカルペンダジムに相当する）の40%および60%が溶解する時間を表している。

#### （酸性処方物）

本明細書中に記述されている弱塩基化合物の塩を含有する処方物中の遊離酸は、その弱塩基化合物の溶解性を改善した。例えば、さらなる酸を含んでいない処方物より、溶解性は速く、あるいはより完全になり得る。弱塩基の塩の遊離酸に対する比は、いかなる比に

もなり得るが、約 1 : 0.5 から約 1 : 3 は、特に有用な比であり、この中には、すべての中間値および中間比を含んでいる。組成物の特定の例として、上述の比でリン酸遊離酸と合わせられた弱塩基のリン酸塩が挙げられる。本発明の組成物の他の特定の例として、上述の比で塩酸遊離酸と合わせられた弱塩基の塩化物塩が挙げられる。本発明の組成物の他の特定の例として、上述の比で硫酸遊離酸と合わせられた弱塩基の硫酸塩が挙げられる。本発明の組成物の他の特定の例として、上述の比でメタンスルホン酸遊離酸と合わせられた弱塩基のメシラート塩が挙げられる。本発明の組成物の他の特定の例として、上述の比でベンゼンスルホン酸遊離酸と合わせられた弱塩基のベシラート塩が挙げられる。本発明の組成物の他の特定の例として、上述の比でトルエンスルホン酸遊離酸と合わせられた弱塩基のトシラート塩が挙げられる。遊離酸は、塩を調製するのに使用される酸と同じであり得るか、あるいは異なり得る。また、遊離酸は、塩を調製するのに使用される酸と塩を調製するのに使用されない 1 またはそれ以上の酸との混合物であり得る。処方物に有用な 1 つのそのような弱塩基は、カルベンダジムである。

10

#### 【0120】

処方物中の遊離酸の重要性を評価するため、カルベンダジムトシラート塩の溶解プロファイルとカルベンダジムトシラート塩 - p - トルエンスルホン酸の物理的等モル混合物の溶解プロファイルを比較した。溶解研究を、Millipore 処理した水で行った。計量した塩あるいは物理的混合物 (50 mg の遊離カルベンダジムに相当する) を、均一な粒子サイズとなるように粉碎し、250 ml の Millipore 処理水に懸濁させた。攪拌速度を、250 rpm に維持し、研究を室温で行った。0.45  $\mu$ m の Millipore フィルターを通した 1 ml のアリコートサンプルを、それぞれ 1 分、5 分、10 分、15 分、20 分、30 分、45 分、および 60 分経過したところで抜き取った。各サンプリング時間の後、一定の体積を維持するため、1 ml の溶解媒体を溶解用容器に加えた。そのサンプルを HPLC 手順により分析した。

20

#### 【0121】

カルベンダジムトシラート塩およびカルベンダジムトシラート塩 - p - トルエンスルホン酸の物理的混合物の溶解性を図 20 に示している。物理的混合物が、塩単独より高い溶解性を示すことは明らかである。

#### 【0122】

本明細書中の記載は、多くの特異性を含んでいるが、発明の範囲を制限するものと解釈すべきではなく、単に、発明のいくつかの具体例を提供するものと解釈すべきである。例えば、本明細書中で具体的に述べられているもの以外の弱塩基の塩は、本明細書中で提供されている記述を用いて作製され得る。従って、本明細書中で引用されるすべての参考文献は、本明細書に開示されているものと矛盾しない程度まで、本明細書によって参考として援用される。

30

#### 【図面の簡単な説明】

#### 【0123】

【図 1】図 1 は、カルベンダジムの様々な塩の顕微鏡写真を示す。

【図 2】図 2 は、カルベンダジムの様々な塩の X 線粉末パターンを示す。

【図 3】図 3 は、カルベンダジムの様々な塩の DSC 熱分析曲線を示す。

40

【図 4】図 4 は、カルベンダジム硫酸塩の HSM 写真を示す。

【図 5】図 5 は、カルベンダジム硫酸塩およびカルベンダジム塩酸塩の TGA 熱分析曲線を示す。

【図 6】図 6 は、b 軸に沿った硫酸塩の充填配置を示す。

【図 7】図 7 は、様々な加熱速度におけるカルベンダジム塩酸塩の TGA 熱分析曲線を示す。

【図 8】図 8 は、絶対温度の逆数に対する加熱速度の対数を示す；  $C = 0.0799$  および  $C = 0.05$ 。

【図 9】図 9 は、50% 確率での非対称性単位中のカルベンダジムの様々な塩の分子の熱楕円体プロットを示し、原子番号付けスキームを示す； (a) 塩酸塩； (b) リン酸塩；

50



(c) 硫酸塩；(d) メシラート；(e) ベシラート；およびトシラート。

【図10】図10は、二回螺旋軸まわりの螺旋型配置を示す；a：カルベンダジウム部分；b：塩酸塩。

【図11】図11は、c軸に沿った上記リン酸塩の充填配置を示す。

【図12】図12は、b軸に沿った上記硫酸塩の充填配置を示す。

【図13】図13は、b軸に沿ったメシラート塩の充填配置を示す。

【図14】図14は、b軸に沿ったベシラート塩の充填配置を示す。

【図15】図15は、c軸に沿った二回軸に対するトシラートの充填配置を示す。

【図16】図16は、カルベンダジウムの様々な塩に対する吸湿曲線を示す：○：塩酸塩；x：硫酸塩；△：トシラート塩；\*：ベシラート塩；□：リン酸塩；および、黒四角：メシラート塩。 10

【図17】図17は、(a) メシラート塩および(b) リン酸塩に対する粉末X線回折パターンを示す。

【図18】図18は、(a) 水および(b) 0.1N HCl中のカルベンダジウムおよびその塩の溶解プロファイルを示す；○：遊離塩基；△：塩酸塩；x：リン酸塩、黒四角：硫酸塩、□：メシラート塩；\*：ベシラート塩；および黒三角：トシラート塩。

【図19】図19は、水中でのリン酸塩の溶解プロファイルを示す；○：遊離塩基、\*：物理的混合物(1:1)、x：リン酸塩、および△：物理的混合物(1:2)。

【図20】図20は、水中でのトシラートの溶解プロファイルを示す；網かけ三角：トシラート塩；△：トシラート塩 - p - トルエンスルホン酸の等モル量の物理的混合物。 20

【図1】

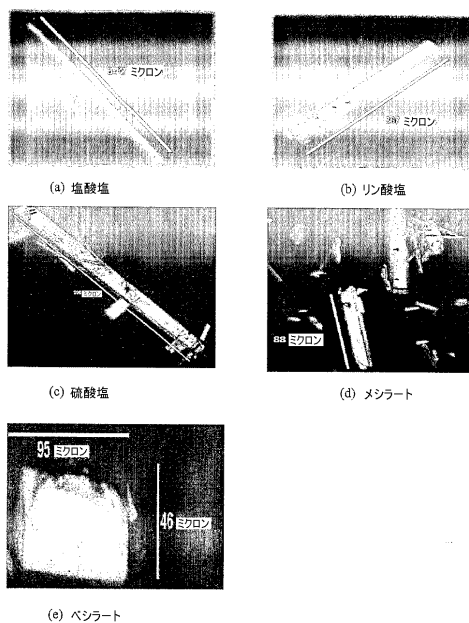


FIG. 1

【図2】

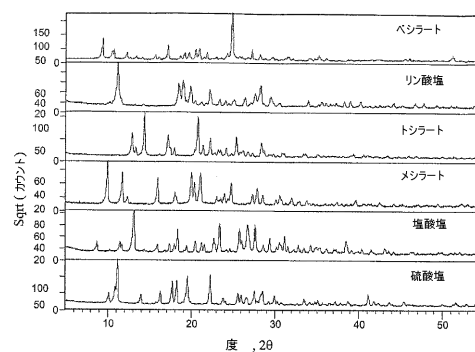


FIG. 2

【図 3】

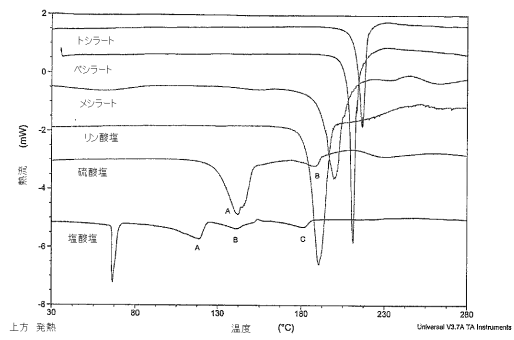


FIG. 3

【図 4】

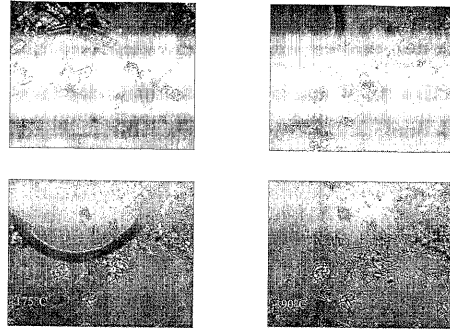


FIG. 4

【図 5】

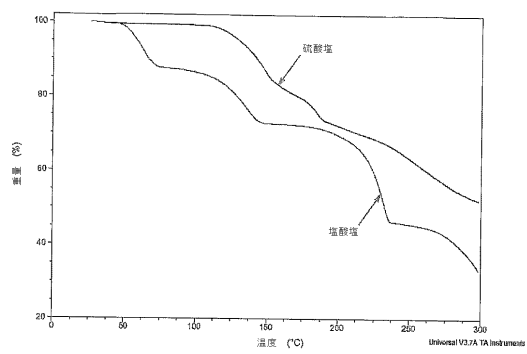


FIG. 5

【図 6】

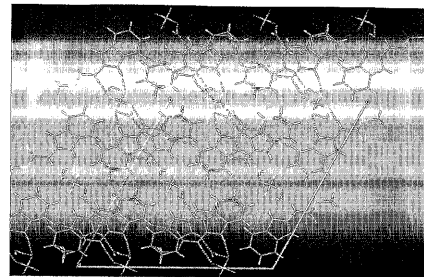


FIG. 6

【図 7】

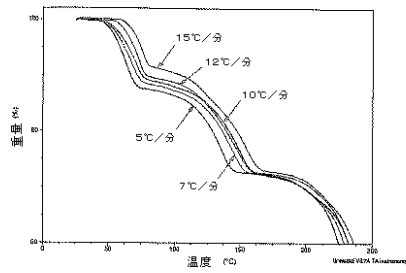


FIG. 7

【図 8】

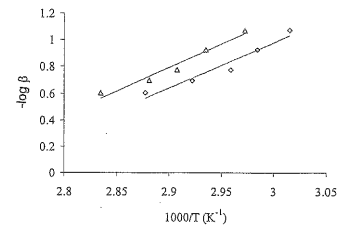


FIG. 8

【図 9】

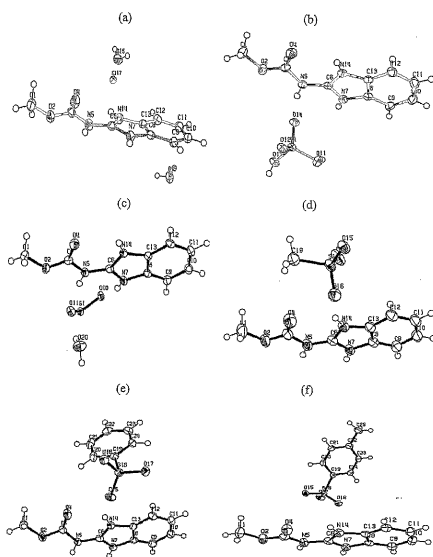


FIG. 9

【図 10】

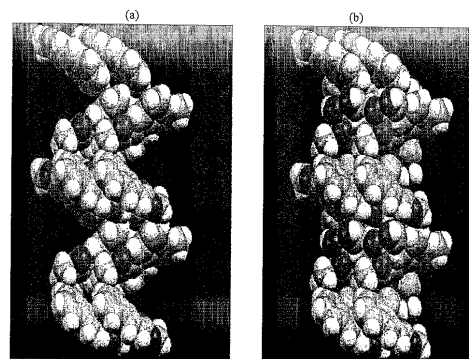


FIG. 10

【図 1 1】

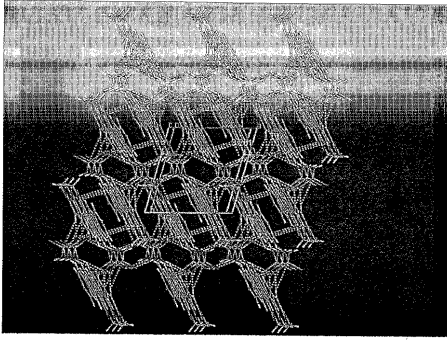


FIG. 11

【図 1 2】

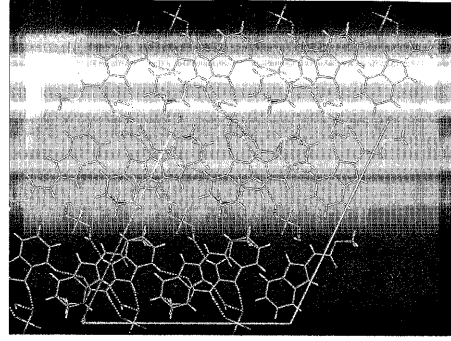


FIG. 12

【図 1 3】

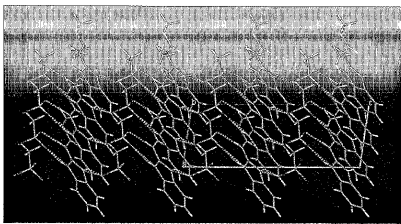


FIG. 13

【図 1 4】

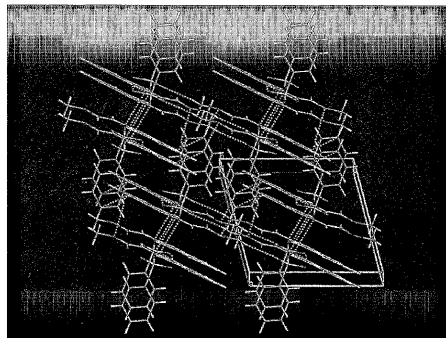


FIG. 14

【図 15】

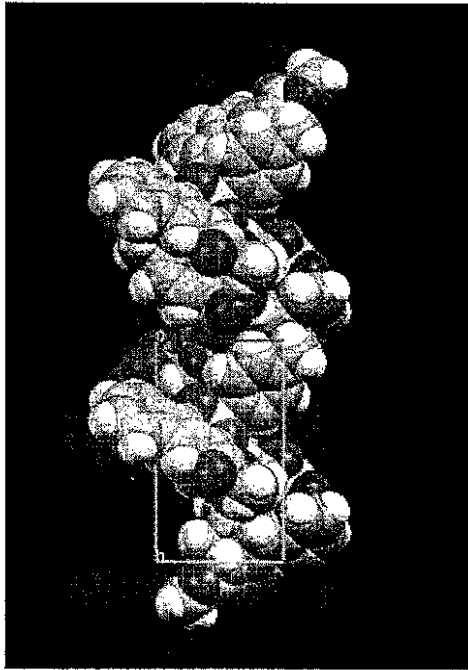


FIG. 15

【図 17】

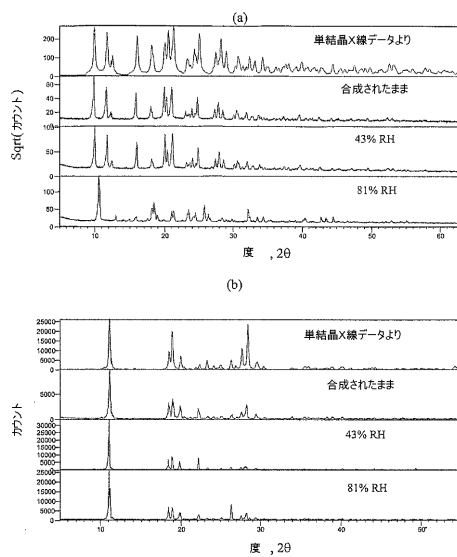


FIG. 17

【図 16】

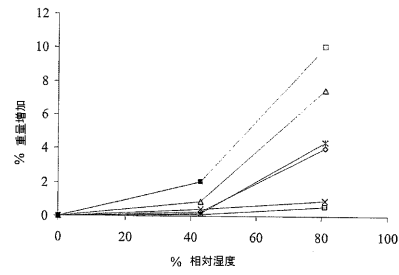


FIG. 16

【図 18】

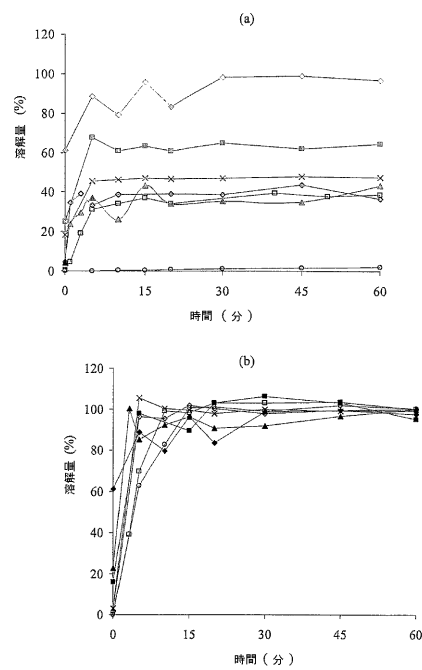


FIG. 18

【図 19】

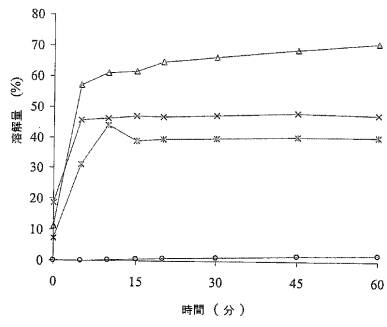


FIG. 19

【図 20】

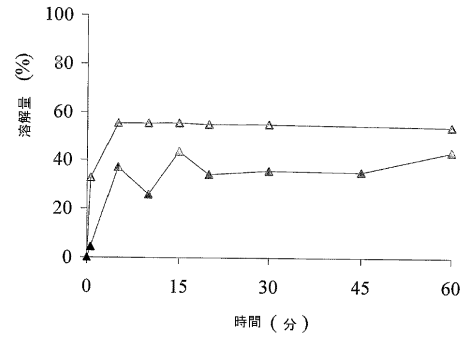


FIG. 20

## 【 国際調査報告 】

<b>INTERNATIONAL SEARCH REPORT</b>		International application No. PCT/US04/07786										
<b>A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER</b>												
IPC(7) : C07D 421/00, 417/00, 413/00, 403/02; A61K 31/415, 31/44 US CL : 546/268.1, 268.7, 269.1, 269.7; 548/312.1; 514/396, 395, 338 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC												
<b>B. FIELDS SEARCHED</b>												
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) U.S. : 546/268.1, 268.7, 269.1, 269.7; 548/312.1; 514/396, 395, 338												
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched												
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) STN SEARCH												
<b>C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT</b>												
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.										
X	Database HCAPLUS on STN, AN 87:112846 SOLOV'EVA et al. 1977 "Effect of pH o fungicidal activity of benzimidazole derivatives", Khimiya v Sel'skom Khozyaistve 15(7), 53-6. See the composition comprising BMK (II) in an acidic buffer below pH 4 which anticipates the instant composition and see the composition containing benomyl at a pH below 4 in an acidic buffer at Ca 87:112846.	1-7, 10, 11, 14-20										
X	NI, N. et al. Solubilization and preformulation of carbendazim. International Journal of Pharmaceutics. 2002, Vol. 244, pages 103-104, see entire document.	1, 2, 3, 4, 6, 7, 10, 11, 14, 19										
<input type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C. <input type="checkbox"/> See patent family annex.												
* Special categories of cited documents: <table border="0"> <tr> <td>"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance</td> <td>"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</td> </tr> <tr> <td>"E" earlier application or patent published on or after the international filing date</td> <td>"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</td> </tr> <tr> <td>"I" 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)</td> <td>"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</td> </tr> <tr> <td>"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means</td> <td>"&amp;" document member of the same patent family</td> </tr> <tr> <td>"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed</td> <td></td> </tr> </table>			"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance	"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention	"E" earlier application or patent published on or after the international filing date	"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone	"I" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)	"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art	"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means	"&" document member of the same patent family	"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed	
"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance	"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention											
"E" earlier application or patent published on or after the international filing date	"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone											
"I" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)	"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art											
"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means	"&" document member of the same patent family											
"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed												
Date of the actual completion of the international search 12 July 2004 (12.07.2004)		Date of mailing of the international search report 11 AUG 2004										
Name and mailing address of the ISA/US Mail Stop PCT, Attn: ISA/US Commissioner for Patents P.O. Box 1450 Alexandria, Virginia 22313-1450 Facsimile No. (703) 305-3230		Authorized officer Cecilia Tseng Telephone No. 571-272-1600										

## フロントページの続き

(51) Int.Cl.	F I	テーマコード (参考)
<b>A 6 1 K 31/517 (2006.01)</b>	A 6 1 K 31/517	
<b>A 6 1 K 31/428 (2006.01)</b>	A 6 1 K 31/428	
<b>A 6 1 K 31/4545 (2006.01)</b>	A 6 1 K 31/4545	
<b>A 6 1 K 31/245 (2006.01)</b>	A 6 1 K 31/245	
<b>A 6 1 K 9/08 (2006.01)</b>	A 6 1 K 9/08	
<b>A 6 1 K 9/10 (2006.01)</b>	A 6 1 K 9/10	
<b>C 0 7 D 417/04 (2006.01)</b>	C 0 7 D 417/04	C S P
<b>C 0 7 D 235/08 (2006.01)</b>	C 0 7 D 235/08	
<b>C 0 7 D 235/32 (2006.01)</b>	C 0 7 D 235/32	A

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

(72) 発明者 ヤルコースキー, サミュエル エイチ.  
アメリカ合衆国 アリゾナ 8 5 7 5 0, トゥーソン, イー. サビノ ビスタ ドライブ  
7 6 0 1

(72) 発明者 サンギビ, タバン  
アメリカ合衆国 アリゾナ 8 5 7 0 5, トゥーソン, イー. リー ストリート 6 0 1  
アパートメント 1 7

F ターム(参考) 4C063 AA01 BB01 CC62 DD26 EE01  
4C076 AA11 AA22 BB01 BB11 CC44 DD22 DD41 DD43 DD57 DD59  
FF06 FF15 FF33  
4C086 AA01 AA02 BC19 BC21 BC38 BC39 BC42 BC82 BC84 CB05  
GA07 GA10 GA13 GA14 GA15 MA03 MA05 MA17 MA23 MA34  
MA52 MA66 NA02  
4C206 AA01 AA02 FA38 KA14 KA15 KA16 MA03 MA05 MA37 MA43  
MA54 MA72 MA86 NA02

## 【要約の続き】

子のアルキル基である、弱塩基化合物の塩；1つ以上の遊離の酸；ならびに任意の薬学的添加物を含む、薬学的組成物が提供される。