



PCT

特許協力条約に基づいて公開された国際出願

<p>(51) 国際特許分類6 C07C 69/28, 67/08, A61K 31/215, 31/235, 31/23</p>	<p>A1</p>	<p>(11) 国際公開番号 WO98/40346</p> <p>(43) 国際公開日 1998年9月17日(17.09.98)</p>
<p>(21) 国際出願番号 PCT/JP98/00817</p> <p>(22) 国際出願日 1998年2月26日(26.02.98)</p> <p>(30) 優先権データ 特願平9/72855 1997年3月11日(11.03.97) JP 特願平9/90011 1997年3月26日(26.03.97) JP</p> <p>(71) 出願人 (米国を除くすべての指定国について) 寶酒造株式会社(TAKARA SHUZO CO., LTD.)(JP/JP) 〒612-8061 京都府京都市伏見区竹中町609番地 Kyoto, (JP)</p> <p>(72) 発明者 ; および (75) 発明者 / 出願人 (米国についてのみ) 小山信人(KOYAMA, Nobuto)(JP/JP) 猪飼勝重(IKAI, Katsushige)(JP/JP) 小林英二(KOBAYASHI, Eiji)(JP/JP) 加藤郁之進(KATO, Ikunoshin)(JP/JP) 〒520-2193 滋賀県大津市瀬田3丁目4番1号 寶酒造株式会社 中央研究所内 Shiga, (JP)</p>		<p>(74) 代理人 弁理士 安達光雄, 外(ADATI, Mituo et al.) 〒550-0001 大阪府大阪市西区土佐堀1丁目6番20号 新栄ビル6階 Osaka, (JP)</p> <p>(81) 指定国 AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, GH, HU, IL, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZW, ARIPO特許 (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), 欧州特許 (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, ML, MR, NE, SN, TD, TG).</p> <p>添付公開書類 国際調査報告書</p>
<p>(54)Title: CYCLOPENTENONE DERIVATIVES</p> <p>(54)発明の名称 シクロペンテノン誘導体</p> <p>(57) Abstract Cyclopentenone derivatives having structures of 2-cyclopenten-1-one substituted with R₁ COO- and R₂ COO- at the 5- and 4-positions respectively (wherein R₁ and R₂ are each independently alkyl, alkenyl, or aryl), or optical isomers thereof; a process for the preparation of the derivatives by reacting 4,5-dihydroxy-2-cyclopenten-1-one with the corresponding carboxylic acid or a reactive derivative thereof; and carcinostatic agents, apoptosis inducers and antibacterial agents containing the derivatives.</p>		

(57) 要約

5 - (R₁COO-) - 4 - (R₂COO-) 置換 - 2 - シクロペンテン - 1 - オン (R₁、R₂は同一又は異なるアルキル基、アルケニル基又はアリアル基である) なる構造のシクロペンテノン誘導体又はその光学活性体。4, 5 - ジヒドロキシ - 2 - シクロペンテン - 1 - オンに、相当するカルボン酸又はその反応性誘導体を反応させるシクロペンテノン誘導体の製造方法。当該誘導体を含有する制がん剤、アポトーシス誘発剤、抗菌剤。

PCTに基づいて公開される国際出願のパンフレット第一頁に掲載されたPCT加盟国を同定するために使用されるコード (参考情報)

AL	アルバニア	FI	フィンランド	LT	リトアニア	SN	セネガル
AM	アルメニア	FR	フランス	LU	ルクセンブルグ	SZ	スワジランド
AT	オーストリア	GB	英国	LV	ラトヴィア	TD	チャド
AU	オーストラリア	GE	グルジア	MC	モナコ	TG	トーゴ
AZ	アゼルバイジャン	GH	ガーナ	MD	モルドヴァ	TJ	タジキスタン
BA	ボスニア・ヘルツェゴビナ	GM	ガンビア	MG	マダガスカル	TM	トルクメニスタン
BB	バルバドス	GN	ギニア	MK	マケドニア	TR	トルコ
BE	ベルギー	GW	ギニア・ビサウ		マリ	TT	トリニダード・トバゴ
BF	ブルキナ・ファソ	GR	ギリシャ	ML	マリ	UA	ウクライナ
BG	ブルガリア	GU	グアム	MN	モンゴル	UG	ウガンダ
BJ	ベナン	IE	アイルランド	MR	モーリタニア	US	米国
BR	ブラジル	IL	イスラエル	MW	マラウイ	UZ	ウズベキスタン
BY	ベラルーシ	IN	インド	MX	メキシコ	VN	ベトナム
CA	カナダ	IT	イタリア	NE	ニジェール	VU	バヌアツ
CC	中央アフリカ共和国	IS	アイスランド	NL	オランダ	YU	ユーゴスラヴィア
CF	中央アフリカ共和国	JP	日本	NO	ノルウェー	ZW	ジンバブエ
CH	スイス			NZ	ニュージーランド		
CI	コートジボアール	KE	ケニア	PL	ポーランド		
CM	カメルーン	KG	キルギス	PT	ポルトガル		
CN	中国	KR	韓国	RO	ルーマニア		
CU	キューバ	KP	北朝鮮	RU	ロシア		
CY	キプロス	KZ	カザフスタン	SD	スーダン		
CZ	チェコ	LC	セントルシア	SE	スウェーデン		
DE	ドイツ	LI	リヒテンシュタイン	SG	シンガポール		
DK	デンマーク	LK	スリランカ	SI	スロベニア		
EE	エストニア	LR	リベリア	SK	スロヴァキア		
ES	スペイン	LS	レソト	SL	シエラレオネ		

明 細 書

シクロペンテノン誘導体

発明の属する技術分野

本発明は、医薬の分野において有用な、制がん作用等の生理活性を有するシクロペンテノンの誘導体に関し、更に当該化合物の製造方法に関する。

従来技術

従来、臨床上の療法に用いられている薬物はアルキル化剤、代謝阻害剤、植物アルカロイド等の制がん剤、抗生物質、免疫促進剤、免疫調節剤など多岐にわたっているが、これらの薬物療法はいまだ完成したとはいえない。

これらのうち、天然物由来であるプロスタグランジンの中で、5員環に α 、 β -不飽和カルボニルを有するプロスタグランジンA及びJ類がDNA合成を抑制することにより、安全性の高い制がん剤としての可能性が報告され、それらの各種誘導体が合成されている（特開昭62-96438号公報参照）。

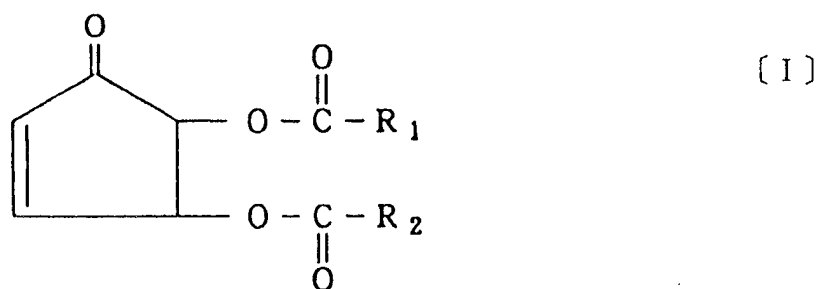
発明が解決しようとする課題

本発明の目的は、制がん作用、アポトーシス誘発作用、抗菌作用等の生理作用を有するシクロペンテノンの誘導体を開発し、該化合物の製造方法及び当該化合物を含有する医薬を提供することにある。

課題を解決するための手段

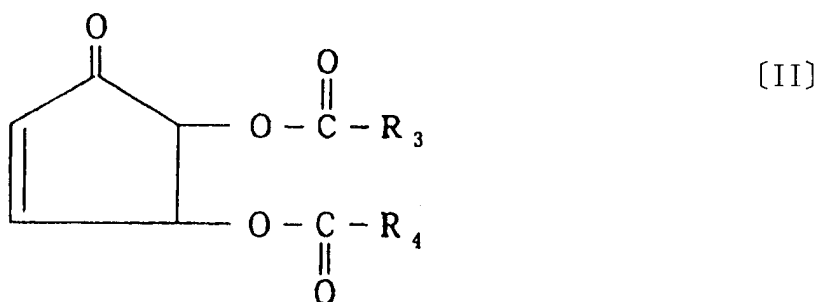
本発明者らはかかる目的を達成するために鋭意検討した結果、一般式〔II〕で表されるシクロペンテノン誘導体が式〔III〕で表される4,5-ジヒドロキシ-2-シクロペンテン-1-オン（以下、単にシクロペンテノンと称す）とカルボン酸及び／又はその反応性誘導体との反応により生成し、このシクロペンテノン誘導体が強いがん細胞増殖抑制活性等の生理活性を有することを見出し本発明を完成した。

本発明を概説すれば、本発明の第1の発明は下記一般式〔I〕で表されるシクロペンテノン誘導体若しくは光学活性体又はそれらの塩に関する。

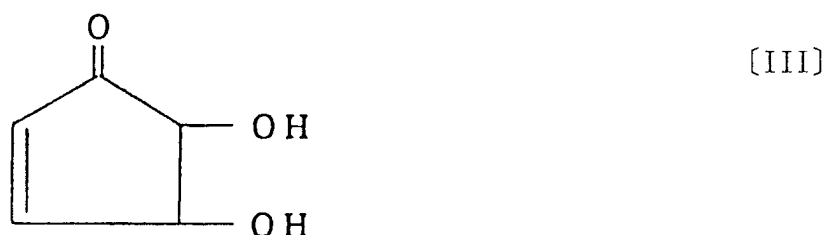


(式中、 R_1 、 R_2 は同一又は異なる直鎖又は分枝アルキル基、直鎖又は分枝アルケニル基、芳香族基、又は芳香脂肪族基である。但し、 $R_1 = R_2 = -CH_3$ の場合を除く)

本発明の第2の発明は下記式〔III〕で表される4, 5-ジヒドロキシ-2-シクロペンテン-1-オン及び/又はその光学活性体と下記一般式〔II〕で表されるシクロペンテノン誘導体の R_3 、 R_4 に相当するカルボン酸及び/又はその反応性誘導体を同時又は順次反応させることを特徴とする一般式〔II〕で表されるシクロペンテノン誘導体の製造方法に関する。



(式中、 R_3 、 R_4 は同一又は異なる直鎖又は分枝アルキル基、直鎖又は分枝アルケニル基、芳香族基、又は芳香脂肪族基である)



本発明の第3の発明は本発明の第1の発明のシクロペンテノン誘導体若しくは

その光学活性体又はそれらの塩から選択される化合物を有効成分として含有することを特徴とする医薬に関する。

本発明の第4の発明は本発明の第2の発明の方法で得られるシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩から選択される化合物を有効成分として含有することを特徴とする医薬に関する。

本発明の第3、4の発明の好ましい態様では、前記医薬は制がん剤、アポトーシス誘発剤、抗菌剤である。

図面の簡単な説明

図1はジアセチルシクロペンテノンのマススペクトルを示す図である。

図2はジアセチルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す図である。

。

図3はジベンゾイルシクロペンテノンのマススペクトルを示す図である。

図4はジベンゾイルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す図である。

図5はジヘキサノイルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す図である。

図6はジミリストイルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す図である。

図7はジオクタノイルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す図である。

図8はジ-3-オクテノイルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す図である。

図9はジブチリルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す図である。

。

図10はジデカノイルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す図である。

図11はジバレリルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す図である。

図12はジプロピオニルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す図である。

図13はジ-2-ヘキセノイルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す図である。

図14は(-)体シクロペンテノンのp-ジメチルアミノベンゾイル誘導体のCD及び(-)体シクロペンテノンの立体構造を示す図である。

図15は(+)体シクロペンテノンのp-ジメチルアミノベンゾイル誘導体のCD及び(+)体シクロペンテノンの立体構造を示す図である。

発明の実施の形態

以下、本発明を具体的に説明する。

本発明において使用する式〔III〕で表されるシクロペンテノンは、4位と5位のヒドロキシル基の立体配置がシスの異性体とトランスの異性体の双方を包含する。本発明においてはシス体シクロペンテノンをを用いてもよいし、トランス体シクロペンテノンをを用いてもよいし、シス体シクロペンテノンとトランス体シクロペンテノンの混合物を用いてもよい。また、これらの光学活性体を用いてもよい。

シス体シクロペンテノンは化学合成法によって得られる〔ヘルベチカ キミカ アクタ (H e l v e t i c a C h i m i c a A c t a)、第55巻、第2838~2844頁(1972)〕。トランス体シクロペンテノンは化学合成法によっても得られるし〔カーボハイドレート リサーチ (C a r b o h y d r a t e R e s .)、第247巻、第217~222頁(1993)〕、またウロン酸、例えばグルクロン酸、ウロン酸誘導体、例えばグルクロノラクトン等を加熱処理することによっても得られる(PCT/J P 9 7 / 0 3 0 5 2号明細書参照)。本発明ではシクロペンテノンを含むこれらの加熱処理物、その部分精製物及び精製物も使用できる。

例えば、ウロン酸としてD-グルクロン酸を使用し、その1%溶液を121℃で4時間加熱処理することにより、加熱処理物中にシクロペンテノンが生成される。この加熱処理物中のシクロペンテノンを溶媒で抽出し、抽出物を濃縮する。

次にこの濃縮物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで分離し、溶出するシクロペンテノン画分を濃縮し、濃縮物からシクロペンテノンクロロホルムで抽出し、抽出濃縮物の順相カラムクロマトグラフィーを行うことにより、加熱処理物中のシクロペンテノンが単離される。

シクロペンテノンの物性を下記に示す。なおシクロペンテノンの質量分析はDX302質量分析計（日本電子社製）を用いて行った。また、重クロロホルム溶媒を用いたNMRスペクトルの測定はJNM-A500（日本電子社製）を用いた。比旋光度はDIP-370型旋光計（日本分光社製）、UV吸収スペクトルはUV-2500分光光度計（島津製作所社製）、赤外吸収スペクトル（IR）はFTIR-8000赤外分光光度計（島津製作所社製）をそれぞれ用い測定した。

MS m/z 115 $[M+H]^+$

1H -NMR ($CDCl_3$)

δ 4.20 (1H, d, $J=2.4$ Hz, 5-H)、4.83 (1H, m, 4-H)、6.30 (1H, dd, $J=1.2, 6.1$ Hz, 2-H)、7.48 (1H, dd, $J=2.1, 6.1$ Hz, 3-H)

但し、 1H -NMRの化学シフト値は $CHCl_3$ の化学シフト値を7.26 ppmとして表した。

旋光度： $[\alpha]_D^{20}$ 0° (c 1.3、水)

UV： λ_{max} 215 nm (水)

IR (KBr法)：3400、1715、1630、1115、1060、1025 cm^{-1} に吸収を有する。

単離されたシクロペンテノンを光学分割することにより、(-)-4,5-ジヒドロキシ-2-シクロペンテン-1-オン及び(+)-4,5-ジヒドロキシ-2-シクロペンテン-1-オンを得ることができる。当然、合成方法により得られたシクロペンテノンも光学分割することができる。

例えば、シクロペンテノンをエタノールに溶かす。このエタノール溶液にヘキサン/エタノール(94/6)を更に加え、シクロペンテノン溶液を調製する。この

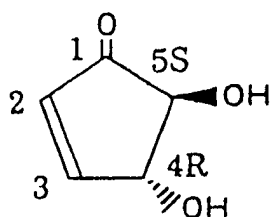
試料溶液を、例えばキラルパック AS (ダイセル化学工業) カラムを用いカラム温度: 40°C、移動相: ヘキサン/エタノール (94/6) で HPLC を行うことにより、シクロペンテノンを経験的に光学分割することができる。

分割された (-) -トランス-4, 5-ジヒドロキシ-2-シクロペンテン-1-オン [以下、(-) 体シクロペンテノンと称する] の旋光度は $[\alpha]_D^{20} - 105^\circ$ (c 0.30、エタノール) であり、(+)-トランス-4, 5-ジヒドロキシ-2-シクロペンテン-1-オン [以下、(+)-体シクロペンテノンと称する] の旋光度は $[\alpha]_D^{20} + 104^\circ$ (c 0.53、エタノール) である。なお旋光度は前記の DIP-370 型旋光計 (日本分光社製) を用いて測定した。

次に (-) 体シクロペンテノン及び (+) 体シクロペンテノンのそれぞれの質量分析、核磁気共鳴法 (NMR) による構造解析、UV 吸収スペクトルの測定、赤外吸収スペクトルの測定を上記記載の方法に準じ行う。その結果、両光学活性体は光学分割前のシクロペンテノンと同一の結果を示す。

光学分割された (-) 体シクロペンテノン及び (+) 体シクロペンテノンをそれぞれ p-ジメチルアミノベンゾイル誘導体とし、J-720 型円二色性分散計 (日本分光社製) を用い、円二色性スペクトル (CD) を測定し、その結果をジベンゾエートキラリティールに適用し [ジャーナル オブ アメリカン ケミカル ソサイエティ (J. Am. Chem. Soc.)、第 91 巻、第 3989~3991 頁 (1969)]、その立体配置を決定した。

(-) 体シクロペンテノンの p-ジメチルアミノベンゾイル誘導体の CD 及び (-) 体シクロペンテノンの立体構造を図 14 に示す。図中縦軸はモル円二色性、横軸は波長 (nm) を示す。なお、上記立体構造を、式 [IV] として下記に示す:



[IV]

(+) 体シクロペンテノンの p-ジメチルアミノベンゾイル誘導体の CD 及び (+) 体シクロペンテノンの立体構造を図 15 に示す。図中縦軸はモル円二色性、横軸は波長 (nm) を示す。なお、上記立体構造を、式 [V] として下記に示す：



図 14、15 及び式 [IV]、式 [V] に示すように (-) 体シクロペンテノン は (-) - (4R, 5S) - トランス-4, 5-ジヒドロキシ-2-シクロペンテン-1-オン、(+)-体シクロペンテノンは (+) - (4S, 5R) - トランス-4, 5-ジヒドロキシ-2-シクロペンテン-1-オンである。

以上、本発明に使用するシクロペンテノン又はその光学活性体はいかなる方法で製造しても良く、明細書で開示の方法で製造しても良く、化学合成方法で合成しても良く、シクロペンテノンのトランス体、シス体、それらの混合物及びそれらの光学活性体も本発明に使用される。

シクロペンテノン及び/又はその光学活性体と、直鎖若しくは分枝アルキル基、直鎖若しくは分枝アルケニル基、芳香族基又は芳香脂肪族基を有するカルボン酸及び/又はその反応性誘導体とを、同時又は順次反応させることにより、反応液中に本発明の一般式 [II] で表されるシクロペンテノン誘導体又はその光学活性体が生成する。

アルキル基を有するカルボン酸としては直鎖又は分枝のアルキル基を有するカルボン酸が使用でき、アルキル鎖の鎖長はシクロペンテノン誘導体の生物活性、溶解性等より適宜選択することができる。

直鎖アルキル基を有するカルボン酸としては、例えば酢酸、プロピオン酸、酪酸、吉草酸、ヘキサン酸、ヘプタン酸、n-オクタン酸、ペラルゴン酸、n-デカン酸、ウンデカン酸、ラウリン酸、トリデカン酸、ミリスチン酸、ペンタデカ

ン酸、パルミチン酸、ヘプタデカン酸、ステアリン酸、ノナデカン酸、イコサン酸、ベヘン酸、リグノセリン酸、セロチン酸、メリシン酸等が使用できる。

分枝アルキル基を有するカルボン酸としては、例えばイソ酪酸、イソ吉草酸、2-メチル酪酸、ピバル酸、4-メチル吉草酸、1,2-ジメチル吉草酸等が使用できる。

アルケニル基を有するカルボン酸としては直鎖又は分枝のアルケニル基を有するカルボン酸を使用でき、アルケニル基の鎖長、不飽和度、不飽和結合の位置はシクロペンテノン誘導体の生物活性、溶解性等より適宜選択することができる。

直鎖アルケニル基を有するカルボン酸としては、例えばアクリル酸、ビニル酢酸、クロトン酸、イソクロトン酸、アリル酢酸、2-ヘキセン酸、3-ヘキセン酸、3-オクテン酸、オブツシル酸、10-ウンデセン酸、パルミトレイン酸、ペトロセリン酸、エライジン酸、オレイン酸、リノール酸、 α -リノレン酸、 γ -リノレン酸、エレオステアリン酸、イコサトリエン酸、アラキドン酸、エイコサペンタエン酸、ブラシジン酸、エルカ酸、ドコサヘキサエン酸、キシメン酸、21-トリアコンテン酸等が使用できる。

分枝アルケニル基を有するカルボン酸としては、例えばメタクリル酸、チグリニン酸、アンゲリカ酸、 α -エチルクロトン酸等が使用できる。

芳香族基を有するカルボン酸としては、例えば安息香酸、トルイル酸、クロロ安息香酸、ブロモ安息香酸、ニトロ安息香酸、フタル酸、イソフタル酸、テレフタル酸、サリチル酸、アセチルサリチル酸、アセチルサリチルサリチル酸、アミノサリチル酸、*p*-ヒドロキシ安息香酸、アミノ安息香酸、メトキシ安息香酸、アセトアミド安息香酸、バニリン酸、オルセリン酸、ナフトエ酸、シンコメロン酸、キサツレン酸、キニン酸、キヌレン酸等が使用できるが、生成するシクロペンテノン誘導体の生物活性、溶解性等より使用するアリール基を有するカルボン酸を選択すればよい。

芳香脂肪族基を有するカルボン酸としては、例えばフェニル酢酸、フェニルプロピオン酸、フェニル乳酸、フェニルピルビン酸、ケイ皮酸、アトロパ酸、ナフチル酢酸等が使用できるが、生成するシクロペンテノン誘導体の生物活性、溶解

性等より、使用するアルキル基を有するカルボン酸を選択すればよい。

本発明に使用するカルボン酸の反応性誘導体としては、酸ハライド、酸無水物、酸エステル、塩等が例示され、目的に応じ、使用するカルボン酸の反応性誘導体を作製すれば良い。

カルボン酸又はその反応性誘導体とシクロペンテノンとの反応はシクロペンテノン誘導体の R_3 、 R_4 が同一になるように行っても良く、 R_3 、 R_4 が異なるように行っても良い。すなわち R_3 、 R_4 が異なるカルボン酸を同時にシクロペンテノンと反応させても良く、順次 R_3 、 R_4 が異なるカルボン酸を反応させても良い。このときシクロペンテノンの水酸基の片方を保護することにより、効率よく、 R_3 、 R_4 が異なるシクロペンテノン誘導体を作製することができる。

シクロペンテノン又はその光学活性体とカルボン酸とが反応し、生成したシクロペンテノン誘導体又はその光学活性体は強いがん細胞増殖抑制活性を有し、この活性を指標にシクロペンテノン誘導体又はその光学活性体を反応液中から精製、単離することができる。精製、単離手段としては、化学的方法、物理的方法等の公知の精製手段を用いれば良く、ゲルろ過法、分子量分画膜による分画法、溶媒抽出法、分留法、イオン交換樹脂等を用いた各種クロマトグラフィー法等の従来公知の精製方法を組合せ、反応生成物中のシクロペンテノン誘導体又はその光学活性体を精製、単離することができる。

例えばシクロペンテノン又はその光学活性体、4-ジメチルアミノピリジン、カルボン酸をジクロロメタンに溶解し、氷冷下N,N-ジシクロヘキシルカルボジイミドを加え反応させることにより本発明のシクロペンテノン誘導体が生成する。生成物をシリカゲル薄層クロマトグラフィーにより精製することにより、目的のシクロペンテノン誘導体を単離することができる。

またシクロペンテノン又はその光学活性体と無水酢酸とを無水ピリジン中で反応させ、反応物中からジアセチルシクロペンテノンを精製、単離することができる。

本発明により得られるシクロペンテノン誘導体の光学活性体の分離はラセミ混合物の機械的分割、優先晶出法、ジアステレオマー塩あるいは包接化合物として

の結晶化による分割、酵素・微生物による動力学的分割、クロマトグラフィーによる分割等により行うことができる。

クロマトグラフィーによる分割としては、ガスクロマトグラフィー、液体クロマトグラフィー、薄層クロマトグラフィー等を用いることができ、それぞれに適したキラル固定相を使用すればよい。

液体クロマトグラフィーによる光学分割としてはキラルな固定相を用いる方法、キラルな溶離液を用いる方法、ジアステレオマーとしての分離等を用いることができる。

キラル固定相としてはアミド系固定相、尿素系固定相、配位子交換型固定相、多糖・多糖誘導体固定相、タンパク質固定相、ポリメタクリル酸エステル固定相、ポリメタクリルアミド固定相等が使用できる。

溶離液としてはヘキサン系、アルコール系、水（緩衝液）系等が使用でき、上記固定相との組合せにおいて適宜使用することができる。

本発明で得られたシクロペンテノン誘導体又はその光学活性体の塩としては、医薬として許容される塩があり、公知の方法にて変換することができる。

本発明で得られたシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩は、例えばヒト前骨髄性白血病細胞HL-60、ヒト急性リンパ芽球性白血病細胞MOLT-3、肺がん細胞A-549、SV40形質転換肺細胞WI-38VA13、肝がん細胞Hep G2、結腸がん細胞HCT 116、ヒト結腸がん細胞SW480、ヒト結腸がん細胞WiDr、胃がん細胞AGS、ミエローマ細胞等のがん細胞に細胞増殖抑制作用を有し、本発明のシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩から選択される化合物を有効成分として含有する医薬、例えば本発明のシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩から選択される化合物を有効成分とし、これを公知の医薬用担体と組合せ製剤化すれば制がん剤を製造することができる。本発明で得られたシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩のがん細胞増殖抑制作用機作は本発明をなんら制限するものではないが、例えばがん細胞に対するアポトーシス誘発作用も本発明に包含される。

制がん剤の製造は一般的には、シクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩から選択される化合物を薬学的に許容できる液状又は固体状の担体と配合し、かつ必要に応じて溶剤、分散剤、乳化剤、緩衝剤、安定剤、賦形剤、結合剤、崩壊剤、滑沢剤等を加えて、錠剤、顆粒剤、散剤、粉末剤、カプセル剤等の固形剤、通常液剤、懸濁剤、乳剤等の液剤とすることができる。またこれを使用前に適当な担体の添加によって液状となし得る乾燥品とすることができる。

医薬用担体は、上記投与形態及び剤型に応じて選択することができ、経口剤の場合は、例えばデンプン、乳糖、白糖、マンニット、カルボキシメチルセルロース、コーンスターチ、無機塩等が利用される。また経口剤の調製に当っては、更に結合剤、崩壊剤、界面活性剤、潤沢剤、流動性促進剤、矯味剤、着色剤、香料等を配合することもできる。

一方、非経口剤の場合は、常法に従い本発明の有効成分であるシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩から選択される化合物を希釈剤としての注射用蒸留水、生理食塩水、ブドウ糖水溶液、注射用植物油、ゴマ油、ラッカセイ油、ダイズ油、トウモロコシ油、プロピレングリコール、ポリエチレングリコール等に溶解ないし懸濁させ、必要に応じ、殺菌剤、安定剤、等張化剤、無痛化剤等を加えることにより調製される。

本発明の制がん剤は、製剤形態に応じた適当な投与経路で投与される。投与方法も特に限定はなく、内用、外用及び注射によることができる。注射剤は、例えば静脈内、筋肉内、皮下、皮内等に投与し得、外用剤には座剤等も包含される。

制がん剤としての投与量は、その製剤形態、投与方法、使用目的及びこれに適用される患者の年齢、体重、症状によって適宜設定され、一定ではないが一般には製剤中に含有されるシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩から選択される化合物の量が成人1日当り0.1 μg ~ 200 mg/kg である。もちろん投与量は、種々の条件によって変動するので、上記投与量より少ない量で十分な場合もあるし、あるいは範囲を超えて必要な場合もある。本発明の薬剤はそのまま経口投与するほか、任意の飲食品に添加して日常的に摂取さ

せることもできる。

本発明で得られるシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩はアポトーシス誘発活性を有し、これらの化合物から選択される少なくとも一つの化合物を有効成分とするアポトーシス誘発剤を製造することができる。アポトーシス誘発剤は上記制がん剤に準じ、製剤化することができ、制がん剤に準じた方法で投与することができる。

アポトーシス誘発剤としての投与量は、その製剤形態、投与方法、使用目的及びこれに適用される患者の年齢、体重、症状によって適宜設定され、一定ではないが一般には製剤中に含有されるシクロペンテノン及び／又はその光学活性体の量が成人1日当たり0.1 μg ~ 100 mg/kg である。もちろん投与量は、種々の条件によって変動するので、上記投与量より少ない量で十分な場合もあるし、あるいは範囲を超えて必要な場合もある。本発明の薬剤はそのまま経口投与するほか、任意の飲食品に添加して日常的に摂取させることもできる。

なおアポトーシスは、病理的細胞死である壊死と異なり、細胞自身の遺伝子に最初から組込まれている死であると考えられている。すなわち何らかの外部的又は内部的要因が引き金となってアポトーシスをプログラムする遺伝子が活性化され、この遺伝子を基にプログラム死遺伝子タンパク質が生合成され、生成したプログラム死タンパク質により細胞自体が分解され、死に至ると考えられている。

本発明のアポトーシス誘発剤は、このようなアポトーシスを所望の組織、細胞で発現させることができ、不要若しくは病原細胞を自然の形で生体から排除することにおいても極めて有用なものである。

本発明のアポトーシス誘発剤はアポトーシス誘発方法に使用することができる。すなわちシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩を有効成分として使用することによりアポトーシスを誘発させることができ、該方法はアポトーシス誘発機構の解明、アポトーシス誘発剤、アポトーシス誘発阻害剤のスクリーニング等に有用である。

本発明で得られるシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩は抗菌活性を有し、これらの化合物から選択される少なくとも一つの化合物

を有効成分とする抗菌剤を製造することができる。抗菌剤は、上記制がん剤に準じ、製剤化することができ、製剤形態に応じた適当な投与経路で投与される。投与方法も特に限定はなく、内用、外用及び注射によることができる。注射剤は、例えば静脈内、筋肉内、皮下、皮内等に投与し得、外用剤には座剤等も包含される。

抗菌剤としての投与量は、その製剤形態、投与方法、使用目的及びこれに適用される患者の年齢、体重、症状によって適宜設定され、一定ではないが一般には製剤中に含有されるシクロペントノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩の量が成人1日当り $10\mu\text{g}\sim 20\text{mg}/\text{kg}$ である。もちろん投与量は、種々の条件によって変動するので、上記投与量より少ない量で十分な場合もあるし、あるいは範囲を超えて必要な場合もある。本発明の薬剤はそのまま経口投与するほか、任意の飲食品に添加して日常的に摂取させることもできる。

また本発明の抗菌剤を食品又は飲料の保存性を向上させる防腐剤として使用することができる。また、シクロペントノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩を食品又は飲料に添加し、食品又は飲料を防腐する方法に使用することができる。

本発明の抗菌剤はグラム陽性細菌、グラム陰性細菌の両方に効果を有する。更に本発明の抗菌剤は虫歯菌や歯周病菌にも抗菌活性を示し、本発明の抗菌剤を含有する口内用剤を提供することができる。口内用剤の形状は液状、ペースト状等の公知の形状とすることができる。口内用剤としては歯磨剤が例示される。また本発明の抗菌剤を使用することにより抗菌性化粧料を提供することができる。更に本発明の抗菌剤を使用することにより浴用剤を提供することができる。

本発明により得られるシクロペントノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩はシクロペントノン及び任意のカルボン酸若しくはその反応性誘導体より、効率よく製造することができる。

本発明で得られたシクロペントノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩を有効成分として含有する食品又は飲料の製造法は、特に限定はないが、調理、加工及び一般に用いられている食品又は飲料の製造法による製造を挙げるこ

とができ、製造された食品又は飲料に有効量の生理作用を有するシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩から選択される化合物が含有されていれば良い。

本発明で得られるシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩はその生理活性の有効量の投与を行っても毒性は認められない。例えば経口投与の場合、ジプロピオニルシクロペンテノン、ジヘキサノルシクロペンテノン、ジ-2-ヘキセノイルシクロペンテノン若しくはその光学活性体又はそれらの塩のいずれかを300mg/kgでマウスに単回経口投与しても死亡例は認められない。

以上、本発明で得られたシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩は、簡便に製造でき、その種々の生理的機能により、医薬、食品等の広い分野において極めて有用な化合物である。

実施例

以下、実施例を挙げて、本発明を更に具体的に説明するが、本発明はこれらの実施例に何ら限定されるものではない。なお、実施例における%は重量%を意味する。

実施例1

(1) 10gのD-グルクロン酸(シグマ社製 G 5269)を1リットルの水に溶解し、121℃で4時間加熱した後約10mlになるまで減圧下濃縮した。これに酢酸ブチル：酢酸：水=3：2：2混合液の上層40mlを加えて混合後、遠心によって得た上清を減圧下約10mlまで濃縮した。

上記抽出液をカラムクロマトグラフィー用シリカゲルBW-300SP(2×28cm、富士シリシア化学社製)にアプライし、酢酸ブチル：酢酸：水=3：2：2の上層を溶離液としてコンプレッサーで0.2kg/cm²に加圧し、毎分5mlの流速で分離を行った。1画分当り10mlになるようにフラクションを行い、各画分の一部をとって薄層クロマトグラフィーで分析したところ61番から80番までの画分に高純度のシクロペンテノンが含まれていた。これらの画分を集めて減圧下濃縮した後40mlのクロロホルムで抽出し

、抽出液を減圧下濃縮することによって100mgのシクロペンテノンを得た。

この画分をパルパックタイプSカラムを用いた順相HPLCで分離し、215nmの紫外部吸収で検出したところ、純度は98%であった。

上記シクロペンテノン113.9mgをエタノール2.85mlに溶かした。このエタノール溶液にヘキサン/エタノール(94/6)3.85mlを更に加え、17mg/mlのシクロペンテノン溶液を調製した。この液を0.5 μ mのフィルターでろ過し、光学分割HPLC試料溶液とした。

この試料溶液を以下の条件で光学分割HPLCを行い、前ピークの(-)体シクロペンテノン及び後ピークの(+)体シクロペンテノンのフラクションをそれぞれ集め、減圧乾固し、(-)体シクロペンテノン43.2mg、(+)体シクロペンテノン43.0mgをそれぞれ得た。

光学分割 HPLC 条件

カラム：キラルパック AS (ダイセル化学工業) 2.0 cm \times 25.0 cm

カラム温度：40 $^{\circ}$ C

移動相：ヘキサン/エタノール (94/6)

流速：14.0 ml/min

検出：UV 210 nm

試料注入量：150 μ l (2.55 mg)

得られた(-)体シクロペンテノン及び(+)体シクロペンテノンは両者共に約1%のエナンチオマーを含有していたため再度上記の条件で光学分割した。その結果、前ピークの(-)体シクロペンテノン30.0mgから19.7mgのエナンチオマーを含有しない(-)体シクロペンテノンを、後ピークの(+)体シクロペンテノン37.4mgから27.7mgのエナンチオマーを含有しない(+)体シクロペンテノンをそれぞれ得た。なお(-)体シクロペンテノン及び(+)体シクロペンテノンの光学分割HPLCの溶出時間はそれぞれ33分、40分であった。

(2) 実施例1-(1)記載の方法で得たシクロペンテノン29.6mgに無水ピリジン(ナカライテスク社製 295-26)1ml、無水酢酸(ナカライテスク社製 002-26)0.1mlを加えて室温で3時間かくはんした。反

応液をクロロホルムで抽出してジアセチルシクロペンテノン 36 mg を得た。

得られたジアセチルシクロペンテノンの質量分析を DX 302 質量分析計（日本電子社製）を用いて行った。また、CDCl₃ に溶解し、NMR によってその構造を解析した。核磁気共鳴装置は JNM-A500（日本電子社製）を用いた。その結果を以下に示す。但し、¹H-NMR の化学シフト値はクロロホルムの化学シフト値を 7.24 ppm として表した。

MS m/z 199 (M+H)⁺

¹H-NMR

δ 2.12 (3H, s, -OCOCH₃), 2.16 (3H, s, -OCOC H₃), 5.16 (1H, d, J = 3.0 Hz, H-5), 5.89 (1H, m, H-4), 6.40 (1H, d-d, J = 1.5, 6.5 Hz, H-2), 7.43 (1H, d-d, J = 2.5, 6.5 Hz, H-3)

図 1 にジアセチルシクロペンテノンのマススペクトルを、図 2 にその ¹H-NMR スペクトルを示す。図 1 において横軸は m/z 値、縦軸は相対強度 (%) を示す。また、図 2 において横軸は化学シフト値 (ppm)、縦軸はシグナルの強度を示す。

(3) 実施例 1-(1) の方法で得た (-) 体シクロペンテノン 15.9 mg を用いて上記実施例 1-(2) と同様の反応を行い、ジアセチル (-) 体シクロペンテノン 15.1 mg を得た。上記実施例 1-(2) と同様に質量分析と核磁気共鳴による構造解析を行い、上記実施例 1-(2) と同様の結果が得られた。

(4) 実施例 1-(1) の方法で得た (+) 体シクロペンテノン 16.7 mg を用いて上記実施例 1-(2) と同様の反応を行い、ジアセチル (+) 体シクロペンテノン 18.8 mg を得た。上記実施例 1-(2) と同様に質量分析と核磁気共鳴による構造解析を行い、上記上記 1-(2) と同様の結果が得られた。

(5) シクロペンテノン 13.8 mg に安息香酸（ナカライテスク社製 041-20）44.3 mg、ジメチルアミノピリジン（DMAP：東京化成工業社製 D1450）7.5 mg、N, N'-ジシクロヘキシルカルボジイミド（DCC：ペプチド研究所社製 1001）51.0 mg を加えてクロロホルム 5 m

1 を添加し、氷冷中 4 時間かくはんした。反応液をろ過して得られたろ液をシリカゲルカラム (75 ml) にアプライし、クロロホルムで溶出してジベンゾイルシクロペンテノンを含む画分を得た。この画分の溶媒を減圧下除去し、残渣をエタノールに溶解した後、クロロホルムとメタノールの 99 : 1 混合液を展開溶媒としたシリカゲル薄層クロマトグラフィーにより分離した。Rf = 0.45 ~ 0.55 の部分のシリカゲルを薄層から掻き取り、クロロホルムで抽出することによりジベンゾイルシクロペンテノン 3.2 mg を得た。

得られたジベンゾイルシクロペンテノンの質量分析と核磁気共鳴による構造解析を上記実施例 1 - (2) と同様に行った。その結果を以下に示す。

MS m/z 323 (M+H)⁺

¹H-NMR

δ 5.56 (1H, d, J = 3.0 Hz, H-5), 6.30 (1H, m, H-4), 6.54 (1H, d-d, J = 1.5, 6.5 Hz, H-2), 7.44 (4H, m, 芳香環のH), 7.58 (2H, m, 芳香環のH), 7.64 (1H, d-d, J = 2.0, 6.5 Hz, H-3), 8.06 (4H, m, 芳香環のH)

図 3 にジベンゾイルシクロペンテノンのマススペクトルを、図 4 にその ¹H-NMR スペクトルを示す。図 3 において横軸は m/z 値、縦軸は相対強度 (%) を示す。また、図 4 において横軸は化学シフト値 (ppm)、縦軸はシグナルの強度を示す。

(6) (-) 体シクロペンテノン 22.1 mg、安息香酸 71.9 mg、DMAP 12.1 mg、DCC 80.3 mg を用いて上記実施例 1 - (5) と同様の反応を行い、ジベンゾイル (-) 体シクロペンテノン 19.2 mg を得た。上記実施例 1 - (5) と同様に質量分析と核磁気共鳴による構造解析を行い、上記実施例 1 - (5) と同様の結果が得られた。

(7) (+) 体シクロペンテノン 20.4 mg、安息香酸 65.6 mg、DMAP 11.0 mg、DCC 74.3 mg を用いて上記実施例 1 - (5) と同様の反応を行い、ジベンゾイル (+) 体シクロペンテノン 21.4 mg を得た。

上記実施例 1 - (5) と同様に質量分析と核磁気共鳴による構造解析を行い、上記実施例 1 - (5) と同様の結果が得られた。

(8) シクロペンテノン 30 mg、DMA P 10 mg、ヘキサノ酸（ナカライテスク社製 070-26） 153 mg を 5.9 ml のジクロロメタンに溶解し、氷冷下 DCC 108 mg を加えた。1 時間反応後、クロロホルムを展開溶媒としたシリカゲル薄層クロマトグラフィーによって反応液を分離精製した。Rf = 0.3 ~ 0.4 の部分のシリカゲルを薄層から掻き取ってクロロホルムで抽出することにより 11 mg のジヘキサノイルシクロペンテノンを得た。

得られたジヘキサノイルシクロペンテノンを CDCl₃ に溶解して核磁気共鳴法 (NMR) によって確認した。核磁気共鳴装置は JNM-EX270 FT NMR システム (日本電子社製) を用いた。また、¹H-NMR の化学シフト値はテトラメチルシランの化学シフト値を 0 ppm として表した。

その結果を以下に示す。

¹H-NMR

δ 7.44 (1H, dd, J₂₋₃ = 6.27 Hz, J₃₋₄ = 1.98 Hz, H-3), 6.42 (1H, dd, J₂₋₃ = 6.27 Hz, J₃₋₄ = 1.32 Hz, H-2), 5.91 (1H, m, H-4), 5.16 (1H, d, J₄₋₅ = 2.97 Hz, H-5), 2.42 (2H, t, J = 7.26 Hz), 2.38 (2H, t, J = 7.76 Hz), 1.65 (4H, m), 1.26 (8H, m), 0.88 (6H, t)

図 5 にジヘキサノイルシクロペンテノンの ¹H-NMR スペクトルを示す。図 5 において横軸は化学シフト値 (ppm)、縦軸はシグナルの強度を示す。

(9) シクロペンテノン 30 mg、DMA P 10 mg、ミリスチン酸 (東京化成工業社製 M0476) 301 mg を 5.9 ml のジクロロメタンに溶解し、氷冷下 DCC 108 mg を加えた。1 時間反応後、クロロホルムを展開溶媒としたシリカゲル薄層クロマトグラフィーによって反応液を分離した。Rf = 0.45 ~ 0.55 の部分のシリカゲルを薄層から掻き取ってクロロホルムで抽出することにより 53 mg のジミリスチルシクロペンテノンを得た。

得られたジミリストイルシクロペンテノンの核磁気共鳴による構造解析を実施例1-(8)と同様に行った。その結果を以下に示す。

¹H-NMR

δ 7.45 (1H, dd, $J_{2-3} = 5.94$ Hz, $J_{3-4} = 2.31$ Hz, H-3), 6.42 (1H, dd, $J_{2-3} = 5.31$ Hz, $J_{3-4} = 1.32$ Hz, H-2), 5.92 (1H, m, H-4), 5.16 (1H, d, $J_{4-5} = 2.64$ Hz, H-5), 2.42 (2H, t, $J = 7.26$ Hz), 2.38 (2H, t, $J = 7.91$ Hz), 1.63 (4H, m), 1.26 (32H, m), 0.88 (6H, t)

図6にジミリストイルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す。図6において横軸は化学シフト値 (ppm)、縦軸はシグナルの強度を示す。

(10) シクロペンテノン 30mg、DMA P 10mg、オクタン酸 (ナカライテスク社製 071-11) 190mgを5.9mlのジクロロメタンに溶解し、氷冷下DCC 108mgを加えた。1時間反応後、クロロホルムを展開溶媒としたシリカゲル薄層クロマトグラフィーによって反応液を分離した。Rf = 0.25~0.35の部分のシリカゲルを薄層から掻き取ってクロロホルムで抽出することにより27mgのジオクタノイルシクロペンテノンを得た。

得られたジオクタノイルシクロペンテノンの核磁気共鳴による構造解析を実施例1-(8)と同様に行った。その結果を以下に示す。

¹H-NMR

δ 7.44 (1H, dd, $J_{2-3} = 6.1$ Hz, $J_{3-4} = 2.16$ Hz, H-3), 6.41 (1H, dd, $J_{2-3} = 6.1$ Hz, $J_{3-4} = 1.48$ Hz, H-2), 5.92 (1H, m, H-4), 5.16 (1H, d, $J_{4-5} = 2.97$ Hz, H-5), 2.42 (2H, t, $J = 7.59$ Hz), 2.38 (2H, t, $J = 7.91$ Hz), 1.65 (4H, m), 1.29 (16H, m), 0.88 (6H, t)

図7にジオクタノイルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す。図7において横軸は化学シフト値 (ppm)、縦軸はシグナルの強度を示す。

(11) シクロペンテノン 30 mg、DMA P 10 mg、3-オクテン酸（東京化成工業社製 00070）190 mgを5.9 mlのジクロロメタンに溶解し、氷冷下DCC 108 mgを加えた。1時間反応後、クロロホルムを展開溶媒としたシリカゲル薄層クロマトグラフィーによって反応液を分離した。Rf = 0.25~0.35の部分のシリカゲルを薄層から掻き取ってクロロホルムで抽出することにより25 mgのジ-3-オクテノイルシクロペンテノンを得た。

得られたジ-3-オクテノイルシクロペンテノンの核磁気共鳴による構造解析を実施例1-(8)と同様に行った。その結果を以下に示す。

¹H-NMR

δ 7.44 (1H, dd, $J_{2-3} = 6.27$ Hz, $J_{3-4} = 2.32$ Hz, H-3), 6.42 (1H, dd, $J_{2-3} = 6.27$ Hz, $J_{3-4} = 1.49$ Hz, H-2), 5.91 (1H, m, H-4), 5.55 (4H, m), 5.16 (1H, d, $J_{4-5} = 2.97$ Hz, H-5), 3.12 (4H, dd, $J = 12.85$ Hz, $J = 6.59$ Hz), 2.04 (4H, m), 1.33 (8H, m), 0.89 (6H, t)

図8にジ-3-オクテノイルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す。図8において横軸は化学シフト値 (ppm)、縦軸はシグナルの強度を示す。

(12) シクロペンテノン 30 mg、DMA P 10 mg、n-酪酸（東京化成工業社製 B0754）115 mgを5.9 mlのジクロロメタンに溶解し、氷冷下DCC 108 mgを加えた。1時間反応後、クロロホルムを展開溶媒としたシリカゲル薄層クロマトグラフィーによって反応液を分離した。Rf = 0.20~0.30の部分のシリカゲルを薄層から掻き取ってクロロホルムで抽出することにより16 mgのジブチリルシクロペンテノンを得た。

得られたジブチリルシクロペンテノンの核磁気共鳴による構造解析を実施例1-(8)と同様に行った。その結果を以下に示す。

¹H-NMR

δ 7.45 (1H, dd, $J_{2-3} = 6.27$ Hz, $J_{3-4} = 2.13$ Hz, H-3), 6.42 (1H, dd, $J_{2-3} = 6.27$ Hz, $J_{3-4} = 1.65$ Hz, H-2), 5.91 (1H, m, H-4), 5.16 (1H, d, $J_{4-5} = 2.64$ Hz, H-5)

図9にジブチリルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す。図9において横軸は化学シフト値 (ppm)、縦軸はシグナルの強度を示す。

(13) シクロペンテノン 30mg、DMA P 10mg、n-デカン酸 (東京化成工業社製 D0017) 226mgを5.9mlのジクロロメタンに溶解し、氷冷下DCC 108mgを加えた。1時間反応後、クロロホルムを展開溶媒としたシリカゲル薄層クロマトグラフィーによって反応液を分離した。Rf = 0.35~0.45の部分のシリカゲルを薄層から掻き取ってクロロホルムで抽出することにより35mgのジデカノイルシクロペンテノンを得た。

得られたジデカノイルシクロペンテノンの核磁気共鳴による構造解析を実施例1-(8)と同様に行った。その結果を以下に示す。

¹H-NMR

δ 7.44 (1H, dd, $J_{2-3} = 6.27$ Hz, $J_{3-4} = 1.97$ Hz, H-3), 6.42 (1H, dd, $J_{2-3} = 6.27$ Hz, $J_{3-4} = 1.3$ Hz, H-2), 5.91 (1H, m, H-4), 5.15 (1H, d, $J_{4-5} = 2.97$ Hz, H-5), 2.42 (2H, t, $J = 7.24$ Hz), 2.38 (2H, t, $J = 7.91$ Hz), 1.65 (4H, m), 1.26 (24H, m), 0.88 (6H, t)

図10にジデカノイルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す。図10において横軸は化学シフト値 (ppm)、縦軸はシグナルの強度を示す。

(14) シクロペンテノン 30mg、DMA P 16mg、トリエチルアミン (東京化成工業社製 T0424) 66mg及び無水n-吉草酸 (東京化成工業社製 V0006) 122mgを5.9mlのジクロロメタンに溶解し、氷冷下1時間反応させた。この反応液をクロロホルム:メタノール=200:1を展開溶媒としたシリカゲル薄層クロマトグラフィーによって展開し、Rf = 0

. 7 ~ 0. 8 の部分のシリカゲルを薄層から掻き取り、クロロホルムで抽出することによって 39 mg のジバレリルシクロペンテノンを得た。

得られたジバレリルシクロペンテノンの核磁気共鳴による構造解析を実施例 1 - (8) と同様に行った。その結果を以下に示す。

¹H-NMR

δ 7. 45 (1H, dd, $J_{2-3}=6. 11$ Hz, $J_{3-4}=1. 66$ Hz, H-3)、6. 42 (1H, dd, $J_{2-3}=6. 11$ Hz, $J_{3-4}=1. 66$ Hz, H-2)、5. 91 (1H, m, H-4)、5. 16 (1H, d, $J_{4-5}=2. 97$ Hz, H-5)、2. 43 (2H, dd, $J=7. 59, 7. 59$ Hz)、2. 39 (2H, dd, $J=7. 59, 7. 59$ Hz)、1. 65 (4H, m)、1. 38 (4H, m)、0. 93 (6H, dd, $J=7. 26, 7. 26$ Hz)

図 11 にジバレリルシクロペンテノンの ¹H-NMR スペクトルを示す。図 11 において横軸は化学シフト値 (ppm)、縦軸はシグナルの強度を示す。

(15) シクロペンテノン 30 mg、DMA P 16 mg、トリエチルアミン 66 mg 及び無水プロピオン酸 (東京化成工業社製 P0513) 86 mg を 5. 9 ml のジクロロメタンに溶解し、氷冷下 1 時間反応させた。この反応液をクロロホルム : メタノール = 200 : 1 を展開溶媒としたシリカゲル薄層クロマトグラフィーによって展開し、 $R_f=0. 5 \sim 0. 6$ の部分のシリカゲルを薄層から掻き取り、クロロホルムで抽出することによって 31 mg のジプロピオニルシクロペンテノンを得た。

得られたジプロピオニルシクロペンテノンの核磁気共鳴による構造解析を実施例 1 - (8) と同様に行った。その結果を以下に示す。

¹H-NMR

δ 7. 45 (1H, dd, $J_{2-3}=6. 27$ Hz, $J_{3-4}=2. 15$ Hz, H-3)、6. 42 (1H, dd, $J_{2-3}=6. 27$ Hz, $J_{3-4}=1. 49$ Hz, H-2)、5. 91 (1H, m, H-4)、5. 16 (1H, d, $J_{4-5}=2. 97$ Hz, H-5)、2. 46 (2H, dd, $J=15. 01, 7$

. 59 Hz)、2.42 (2H, dd, $J=15.01$, 7.59 Hz)、1.18 (6H, dd, $J=7.59$, 7.59 Hz)

図12にジプロピオニルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す。図12において横軸は化学シフト値 (ppm)、縦軸はシグナルの強度を示す。

(16) シクロペンテノン 2g、DMAP 733mg、trans-2-ヘキセン酸 (東京化成工業社製、H0383) 4.1ml及びDCC 5.57gを200mlのジクロロメタンに溶解し、室温で2時間反応させた。この反応液をヘキサン：酢酸エチル=8：1を溶媒としたシリカゲルカラムクロマトグラフィーを行い、シリカゲル薄層クロマトグラフィー上で単一のスポットを示す画分を得た。この画分を減圧下濃縮し、油状のジ-2-ヘキセノイルシクロペンテノン約900mgを得た。

得られたジ-2-ヘキセノイルシクロペンテノンの核磁気共鳴による構造解析を実施例1-(8)と同様に行った。その結果を以下に示す。

¹H-NMR

δ 0.92 (6H, m, 11-H+11'-H)、1.48 (4H, m, 10-H+10'-H)、2.18 (4H, m, 9-H, 9'-H)、5.22 (1H, d, $J=3.0$ Hz, 5-H)、5.85 (2H, m, 7-H+7'-H)、5.98 (1H, m, 4-H)、6.41 (1H, dd, $J=1.0$, 6.0 Hz, 2-H)、7.04 (2H, m, 8-H+8'-H)、7.47 (1H, dd, $J=2.0$, 6.0 Hz, 3-H)

なお、シクロペンテノンの5位に結合している2-ヘキセノイル基の炭素をカルボニル基から順に6位~11位、シクロペンテノンの4位に結合している2-ヘキセノイル基の炭素をカルボニル基から順に6'位~11'位とした。

図13にジ-2-ヘキセノイルシクロペンテノンの¹H-NMRスペクトルを示す。図13において横軸は化学シフト値 (ppm)、縦軸はシグナルの強度を示す。

実施例2

(1) ジアセチルシクロペンテノン、ジアセチル(-)体シクロペンテノン、

ジアセチル (+) 体シクロペンテノン、ジベンゾイルシクロペンテノン、ジベンゾイル (-) 体シクロペンテノン、ジベンゾイル (+) 体シクロペンテノン、ジヘキサノイルシクロペンテノン、ジミリストイルシクロペンテノン、ジオクタノイルシクロペンテノン、ジ-3-オクテノイルシクロペンテノン、ジブチリルシクロペンテノン、ジデカノイルシクロペンテノン、ジバレリルシクロペンテノン、ジプロピオニルシクロペンテノン及びジ-2-ヘキセノイルシクロペンテノンの各々 1 mM エタノール溶液を 70% エタノール水溶液で希釈した。

各希釈液 5 μ l を 96 穴マイクロタイタープレートのウェルに入れ、風乾した後、5000 個の HL-60 細胞 (ATCC CCL-240) を含む 10% ウシ胎児血清含有 RPMI 1640 培地 100 μ l を各ウェルに添加し、5% 炭酸ガス存在下 37°C で 48 時間培養した。細胞の形態を光学顕微鏡で観察し、5 mg/ml の 3-(4,5-ジメチルチアゾール-2-イル)-2,5-ジフェニルテトラゾリウムブロミド (MTT) リン酸緩衝食塩水溶液 10 μ l を加えて更に 4 時間培養を続けた後、顕微鏡で細胞の生育状態を観察した。また、0.04 N HCl 含有 2-プロパノール 100 μ l を加えてよくかくはんし、590 nm における吸光度を測定してこれを細胞増殖度とした。生細胞が見られなかったウェルの培地中に含まれる最小のシクロペンテノン誘導体濃度を細胞増殖抑制濃度とした。

その結果を表 1 に示す。

表 1

物質名	細胞増殖抑制濃度 (μM)
ジアセチルシクロペンテノン	3.9
ジアセチル (-) 体シクロペンテノン	3.9
ジアセチル (+) 体シクロペンテノン	3.9
ジベンゾイルシクロペンテノン	7.7
ジベンゾイル (-) 体シクロペンテノン	7.7
ジベンゾイル (+) 体シクロペンテノン	7.7
ジヘキサノイルシクロペンテノン	3.0
ジミリストイルシクロペンテノン	187
ジオクタノイルシクロペンテノン	9.8
ジ-3-オクテノイルシクロペンテノン	5.0
ジブチリルシクロペンテノン	3.4
ジデカノイルシクロペンテノン	17.2
ジバレリルシクロペンテノン	6.2
ジプロピオニルシクロペンテノン	3.8
ジ-2-ヘキセノイルシクロペンテノン	6.2

各細胞増殖抑制濃度において細胞にアポトーシス小体が形成された。またこれらの化合物の光学活性体も同様ながん細胞増殖抑制作用、アポトーシス誘発作用を示した。

実施例 3

Staphylococcus aureus 3A (NCTC 8319、被検菌①)、*Bacillus subtilis* IFO3021 (被検菌②)、及び *Pseudomonas aeruginosa* IFO3081 (被

検菌③) を感受性ブイヨン培地 (ニッスイ社製) で1晩培養した (種培養)。600 nmにおける吸光度を測定し、あらかじめ各菌株ごとに作成した、生菌数と600 nmにおける吸光度の関係を示す検量線から生菌数を計算した。新鮮な感受性ブイヨン培地で 1×10^6 個/mlとなるように培養液を希釈し、96穴マイクロタイタープレートの各ウェルに180 μ lずつ分注した。実施例1-(8) で得たジヘキサノイルシクロペンテノンの各々2000 μ g/ml、1000 μ g/ml、500 μ g/ml、250 μ g/ml、125 μ g/ml、62.5 μ g/ml水溶液又は水を各ウェルに20 μ lずつ加え、37°Cで1晩静置培養した (本培養)。なお種培養液の一部を滅菌水で希釈し、感受性ブイヨン寒天平板培地に塗布して37°Cで1晩培養後、コロニーを計数して正確な生菌数を測定した。

本培養後の各ウェルの培養液を滅菌水で希釈して感受性ブイヨン寒天平板培地に塗布し、37°Cで1晩培養後、コロニーを計数して生菌数を測定した。

水を添加したウェルと比較して生菌数が少なくなる最小の濃度を増殖抑制濃度、本培養開始時よりも生菌数が少なくなる最小の濃度を殺菌濃度とした。この結果を表2に示す。

表2中の数値はジヘキサノイルシクロペンテノンが被検菌①から③に対して増殖抑制作用と殺菌作用を示す培養液中の濃度であり、単位は μ g/mlである。

表 2

	増殖抑制濃度	殺菌濃度
被検菌①	100	100
被検菌②	100	100
被検菌③	200	200

以上より、ジヘキサノイルシクロペンテノンには強い抗菌活性を持つことが明らかになった。また実施例1で調製した他の化合物、それらの光学活性体もジヘキサノイルシクロペンテノンと同様の抗菌活性を示した。

実施例4

注射剤

(1) 生理食塩液（前記と同じ）にジアセチルシクロペンテノン、又はジヘキサノイルシクロペンテノンを1%濃度で加え注射剤を作製した。

(2) 生理食塩水（前記と同じ）にジベンゾイルシクロペンテノン、又はジブチリルシクロペンテノン及びグリシルリチン酸をそれぞれ0.5%及び0.1%濃度で加え、注射剤を作製した。

実施例5

錠剤

(1) ジベンゾイルシクロペンテノンの100mgと微結晶性セルロースの適量とを含有する錠剤を調製し、糖衣を施し、錠剤を作製した。

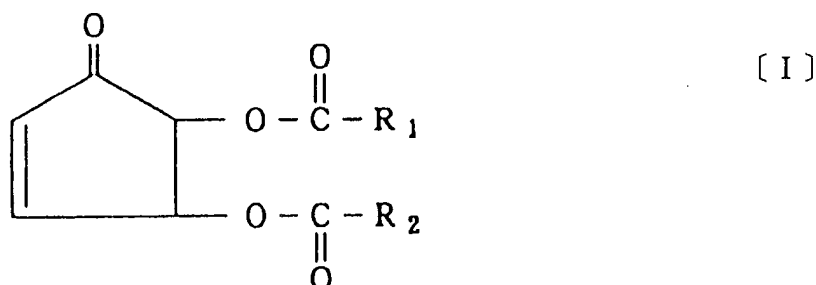
(2) ジアセチル（-）体シクロペンテノンの0.1mg、グリシルリチン酸ジカリウム10mg及び微結晶セルロースの適量を含有する錠剤を調製し、糖衣を施し、錠剤を作製した。

発明の効果

本発明により制がん作用、がん細胞増殖抑制作用、アポトーシス誘発作用、抗菌作用等の生理活性を有するシクロペンテノンの誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩及びそれらの製造方法が提供される。本発明により得られた化合物を有効成分とする医薬は特に生体の恒常性の維持に有用な医薬品である。

請求の範囲

1. 下記一般式〔I〕で表されるシクロペンテノン誘導体若しくは光学活性体又はそれらの塩。



(式中、 R_1 、 R_2 は同一又は異なる直鎖又は分枝アルキル基、直鎖又は分枝アルケニル基、芳香族基、又は芳香脂肪族基である。但しが、 $R_1 = R_2 = -CH_3$ の場合を除く)

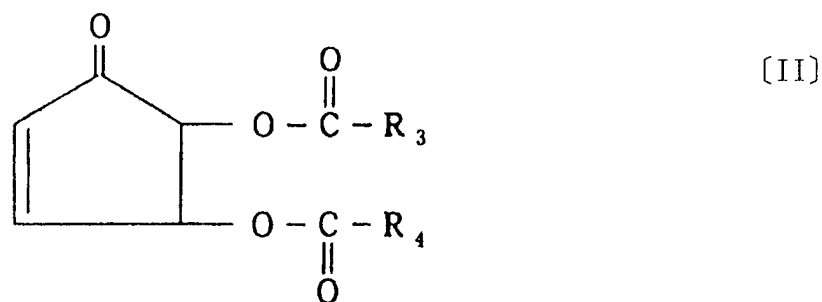
2. 請求の範囲1記載のシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩から選択される少なくとも一つの化合物を有効成分として含有することを特徴とする医薬。

3. 医薬が制がん剤である請求の範囲2記載の医薬。

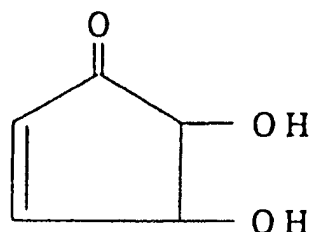
4. 医薬がアポトーシス誘発剤である請求の範囲2記載の医薬。

5. 医薬が抗菌剤である請求の範囲2記載の医薬。

6. 下記式〔III〕で表される4, 5-ジヒドロキシ-2-シクロペンテン-1-オン及び/又はその光学活性体と下記一般式〔II〕で表されるシクロペンテノン誘導体の R_3 、 R_4 に相当するカルボン酸及び/又はその反応性誘導体を同時又は順次反応させることを特徴とする一般式〔II〕で表されるシクロペンテノン誘導体の製造方法。



(式中、 R_3 、 R_4 は同一又は異なる直鎖又は分枝アルキル基、直鎖又は分枝アルケニル基、芳香族基、又は芳香脂肪族基である)



[III]

7. 請求の範囲 6 記載の方法で得られるシクロペンテノン誘導体若しくはその光学活性体又はそれらの塩から選択される少なくとも一つの化合物を有効成分として含有することを特徴とする医薬。

8. 医薬が制がん剤である請求の範囲 7 記載の医薬。

9. 医薬がアポトーシス誘発剤である請求の範囲 7 記載の医薬。

10. 医薬が抗菌剤である請求の範囲 7 記載の医薬。

☒ 1

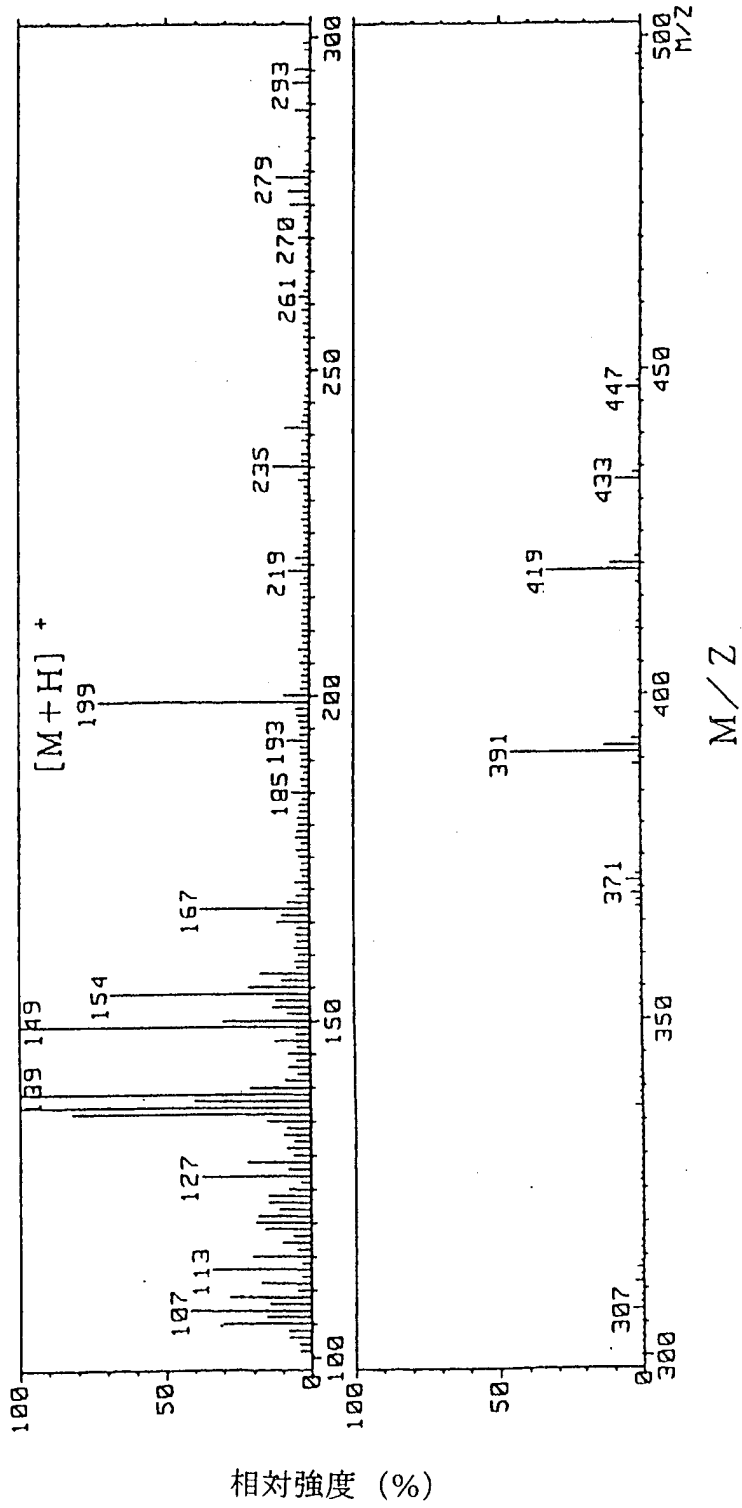
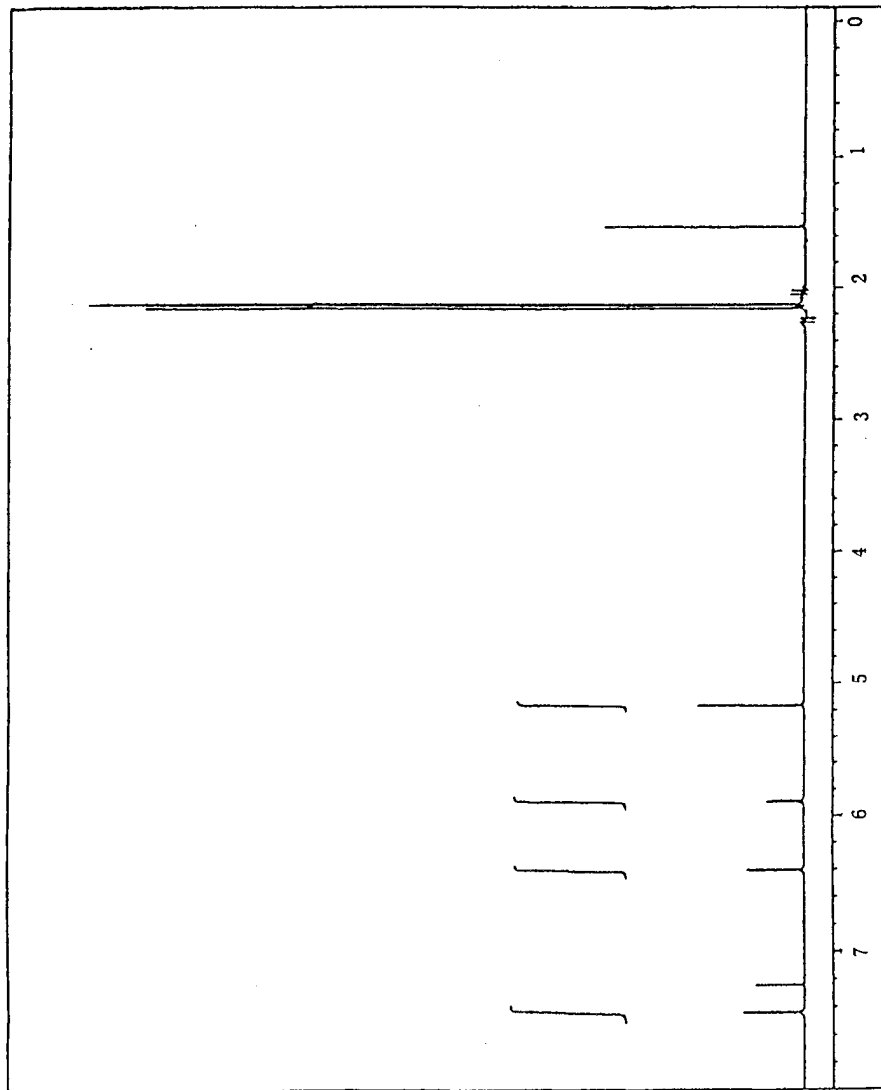


図 2



シグナルの強度

化学シフト値 (ppm)

☒ ω

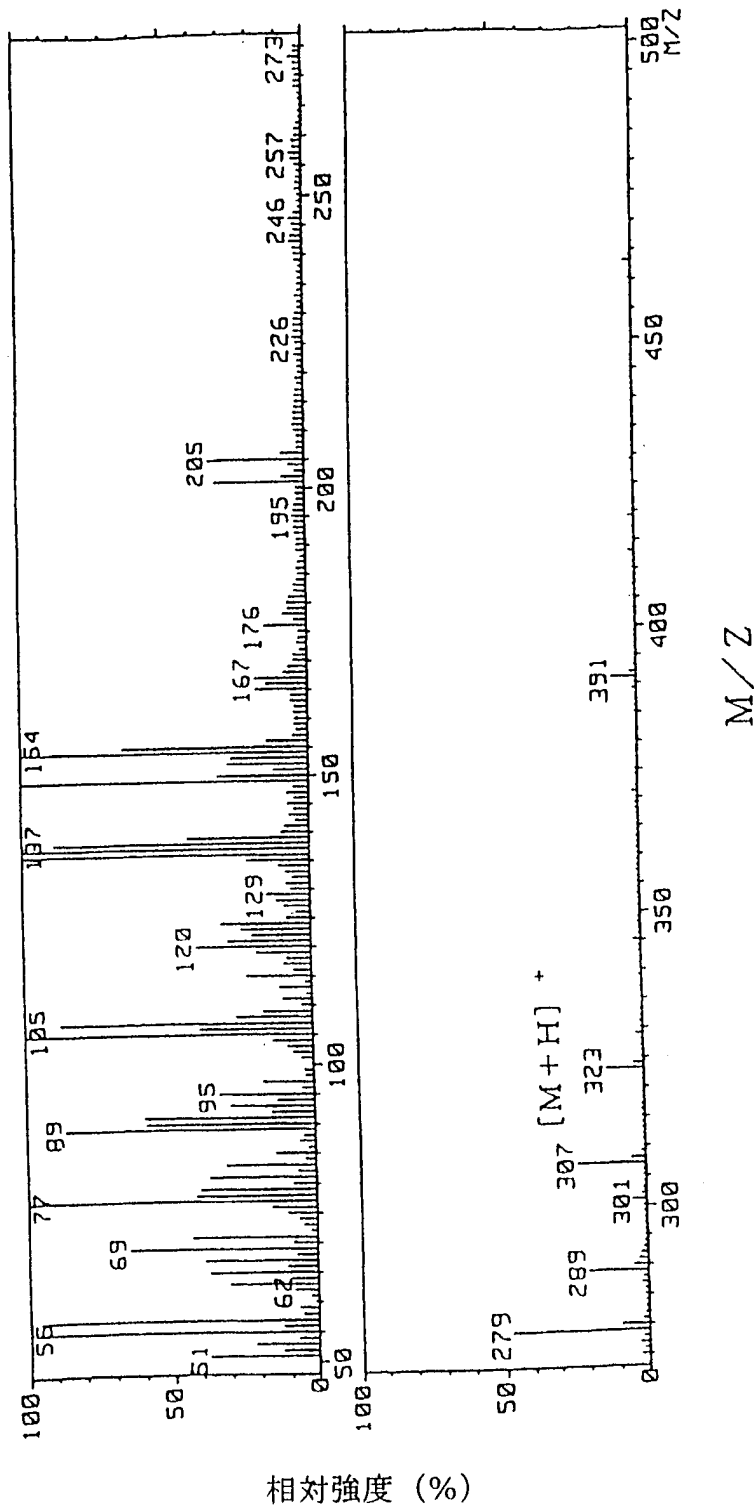


図 4

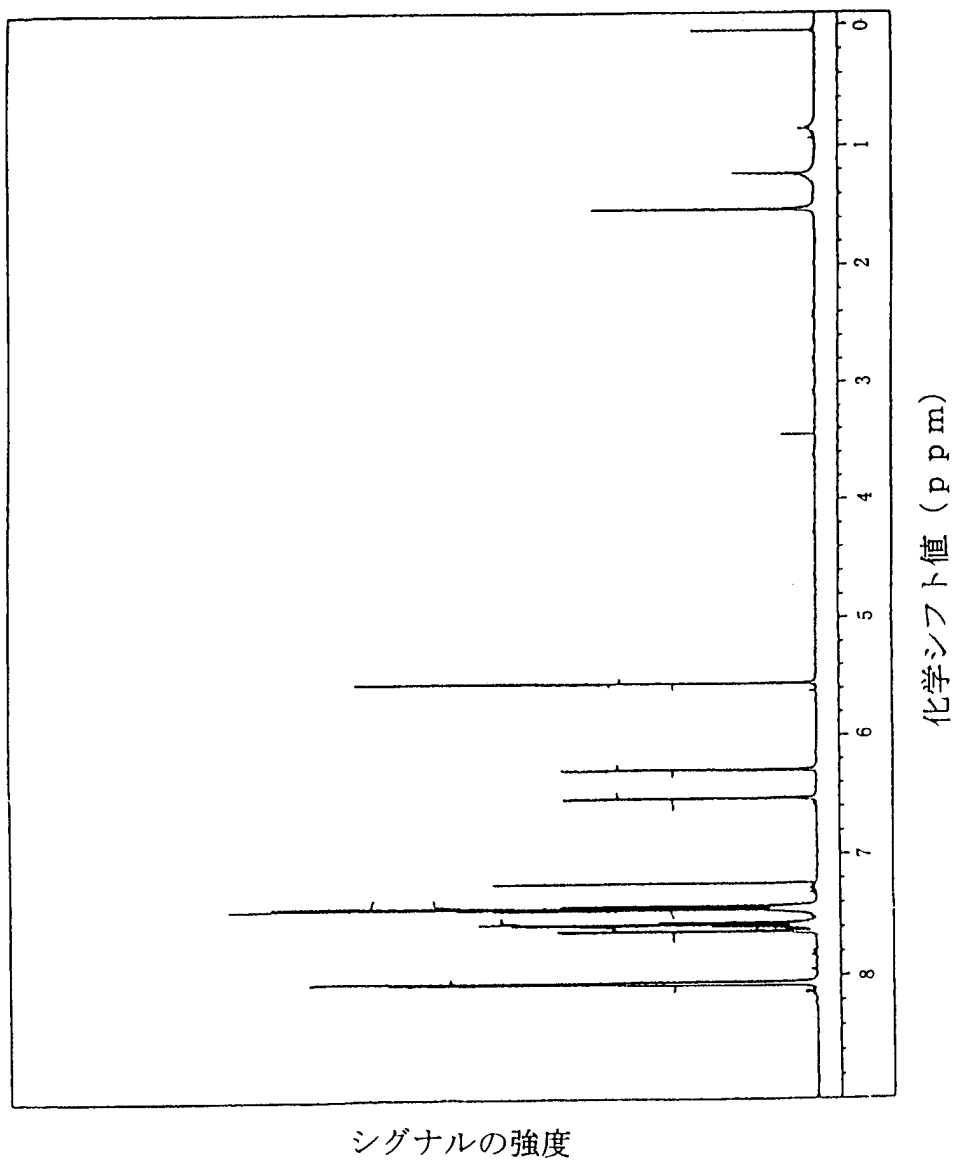
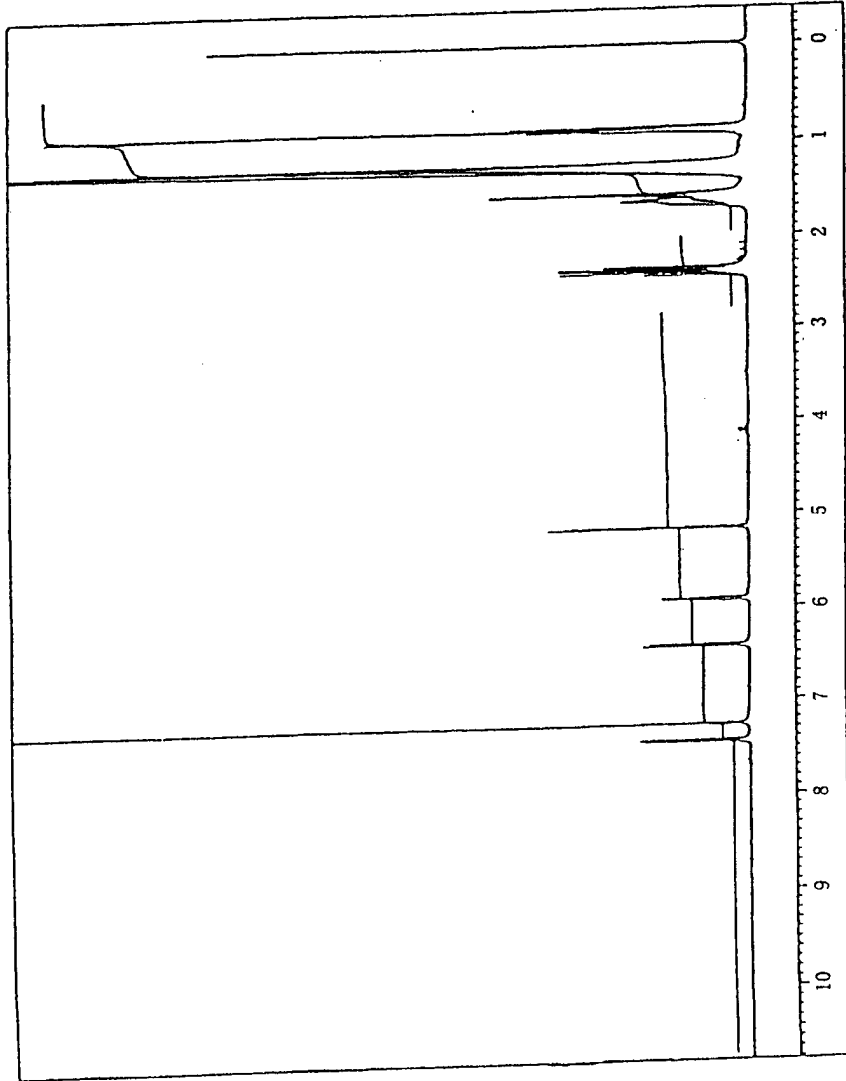


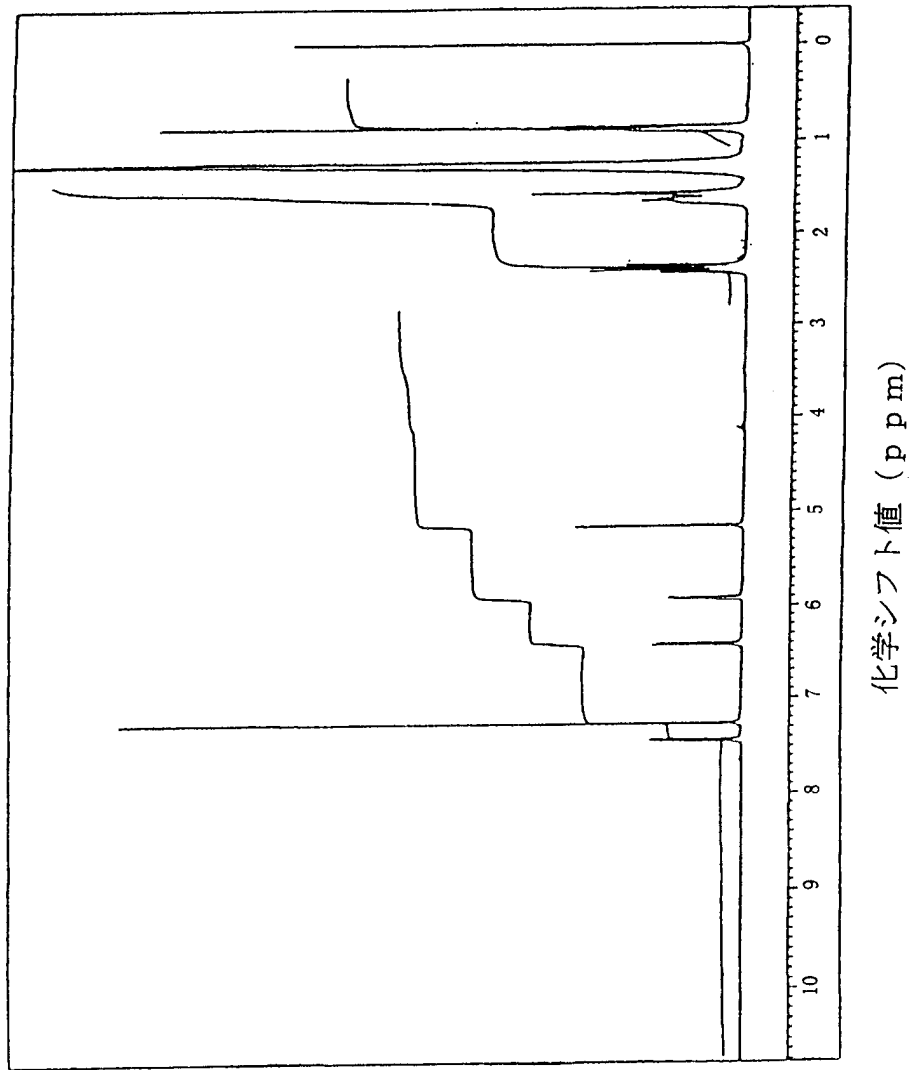
図 5



シグナルの強度

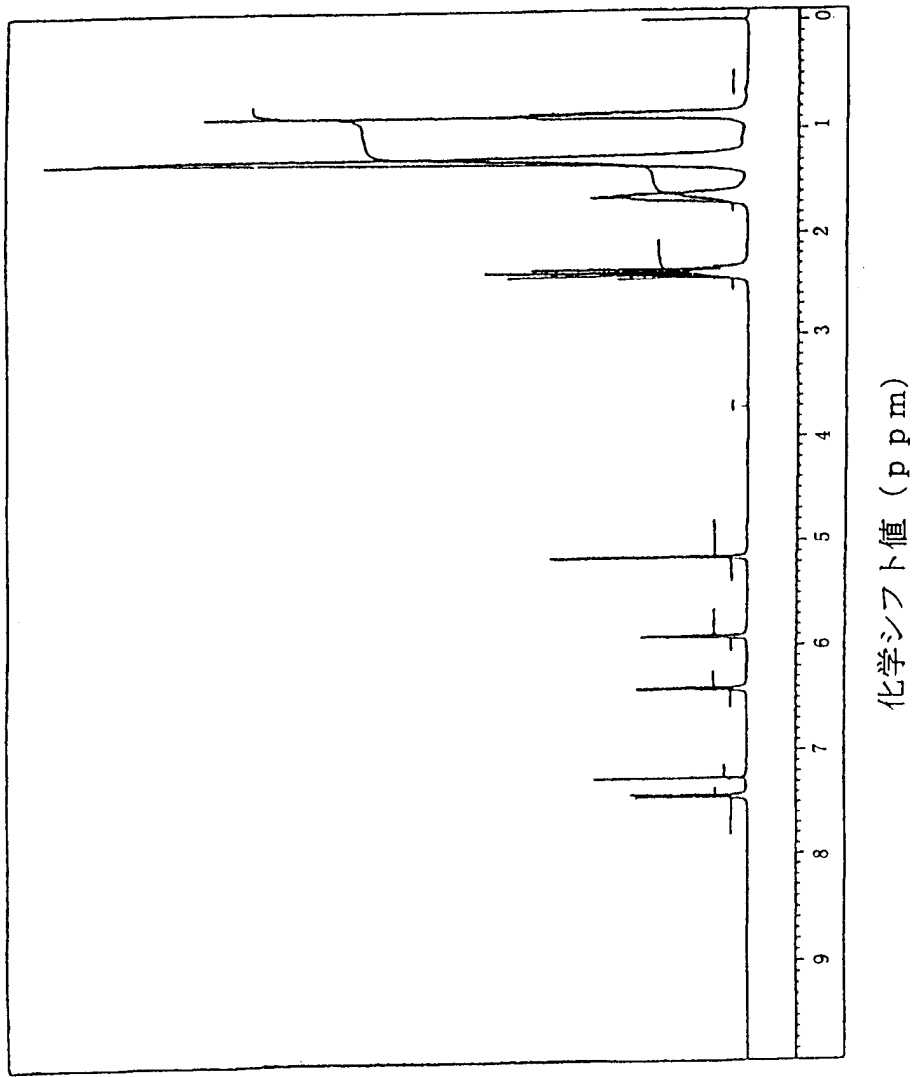
化学シフト値 (ppm)

図 6



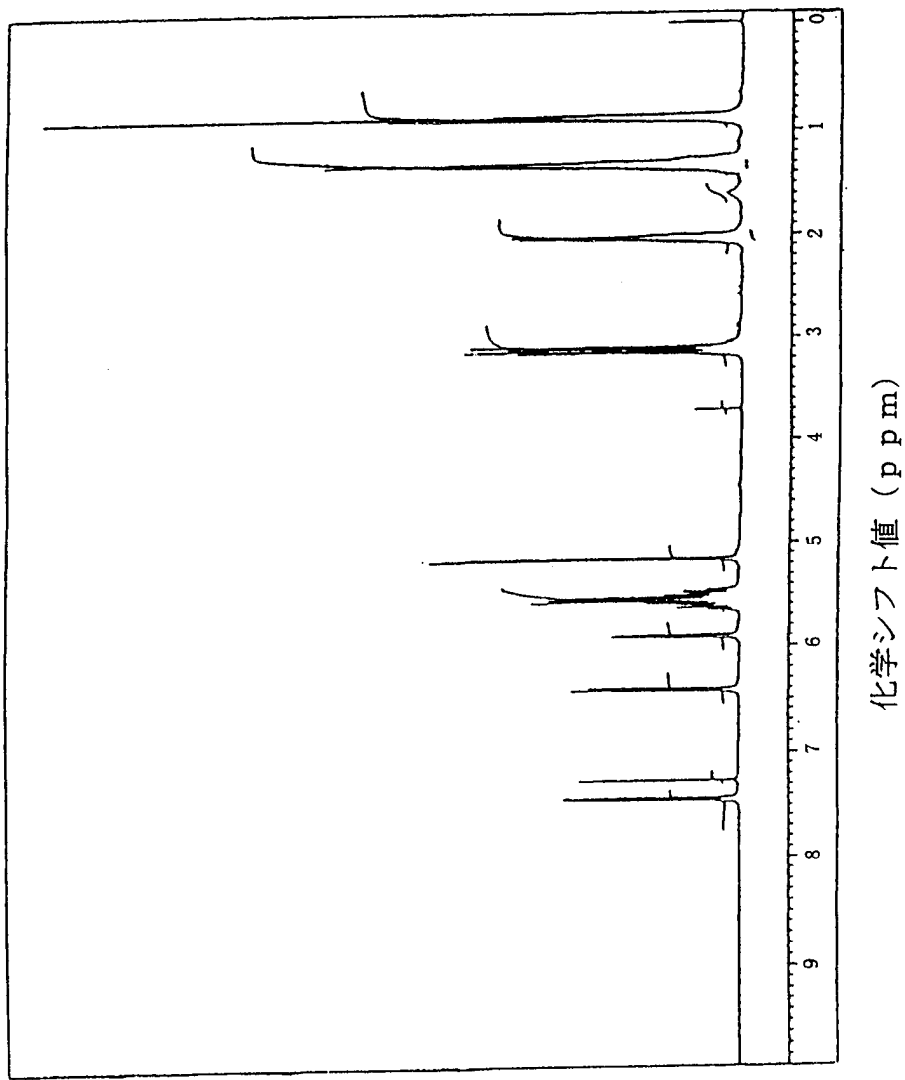
シグナルの強度

図 7



シグナルの強度

図 8



シグナルの強度

図 9

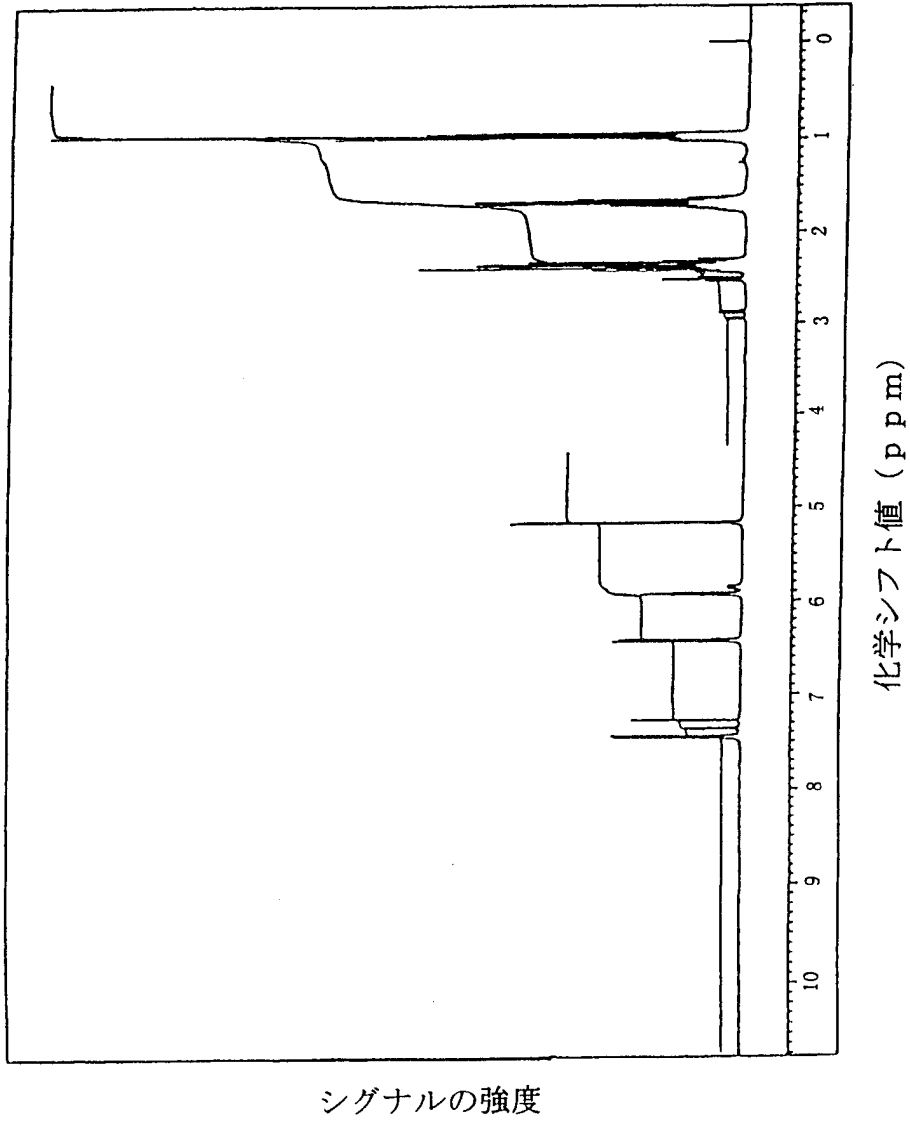
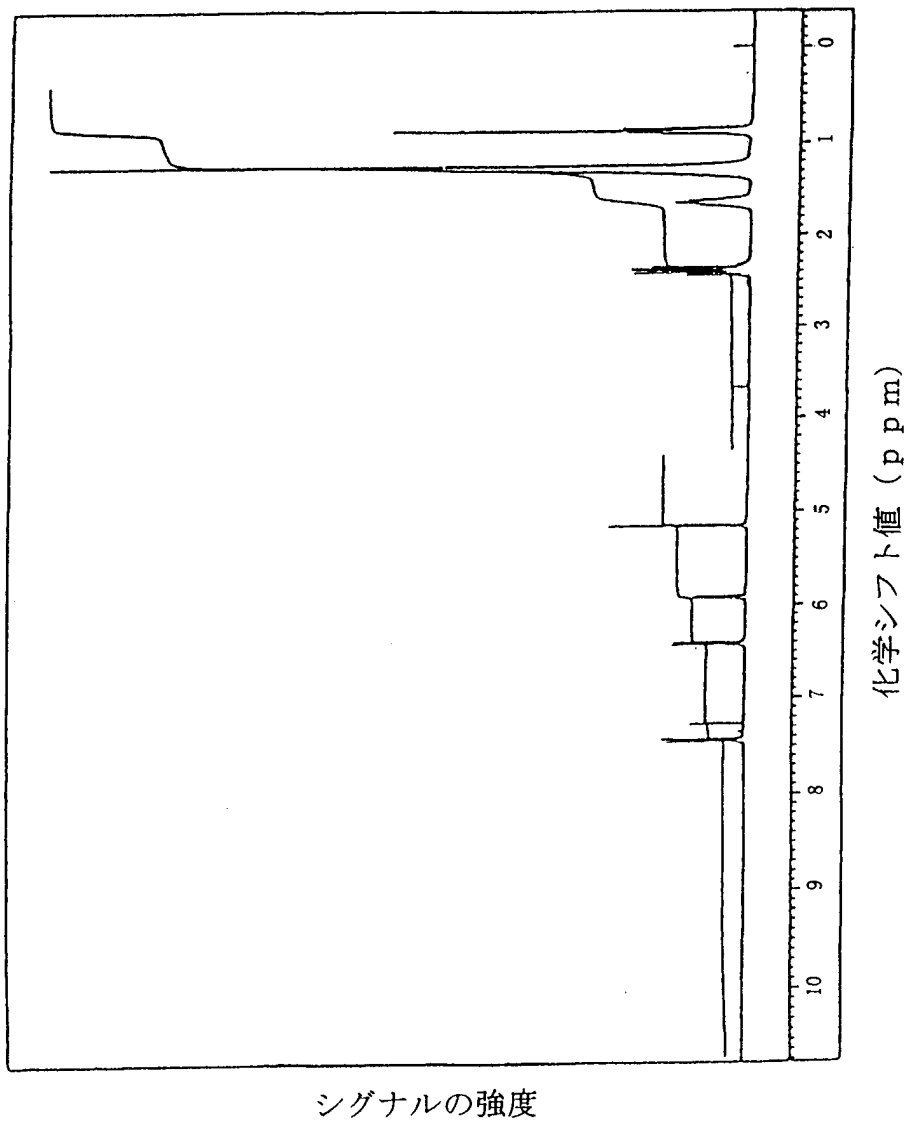
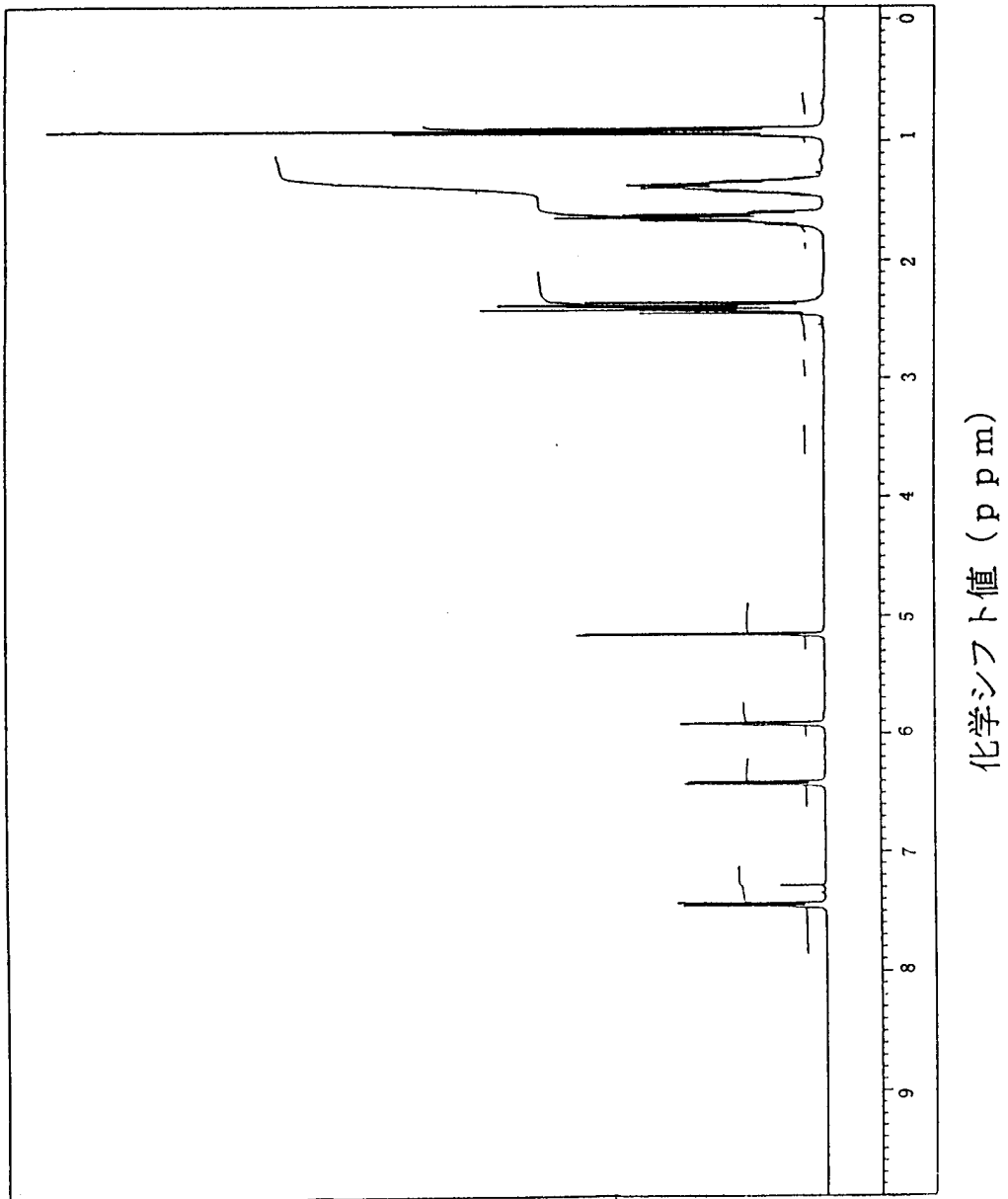


図 10

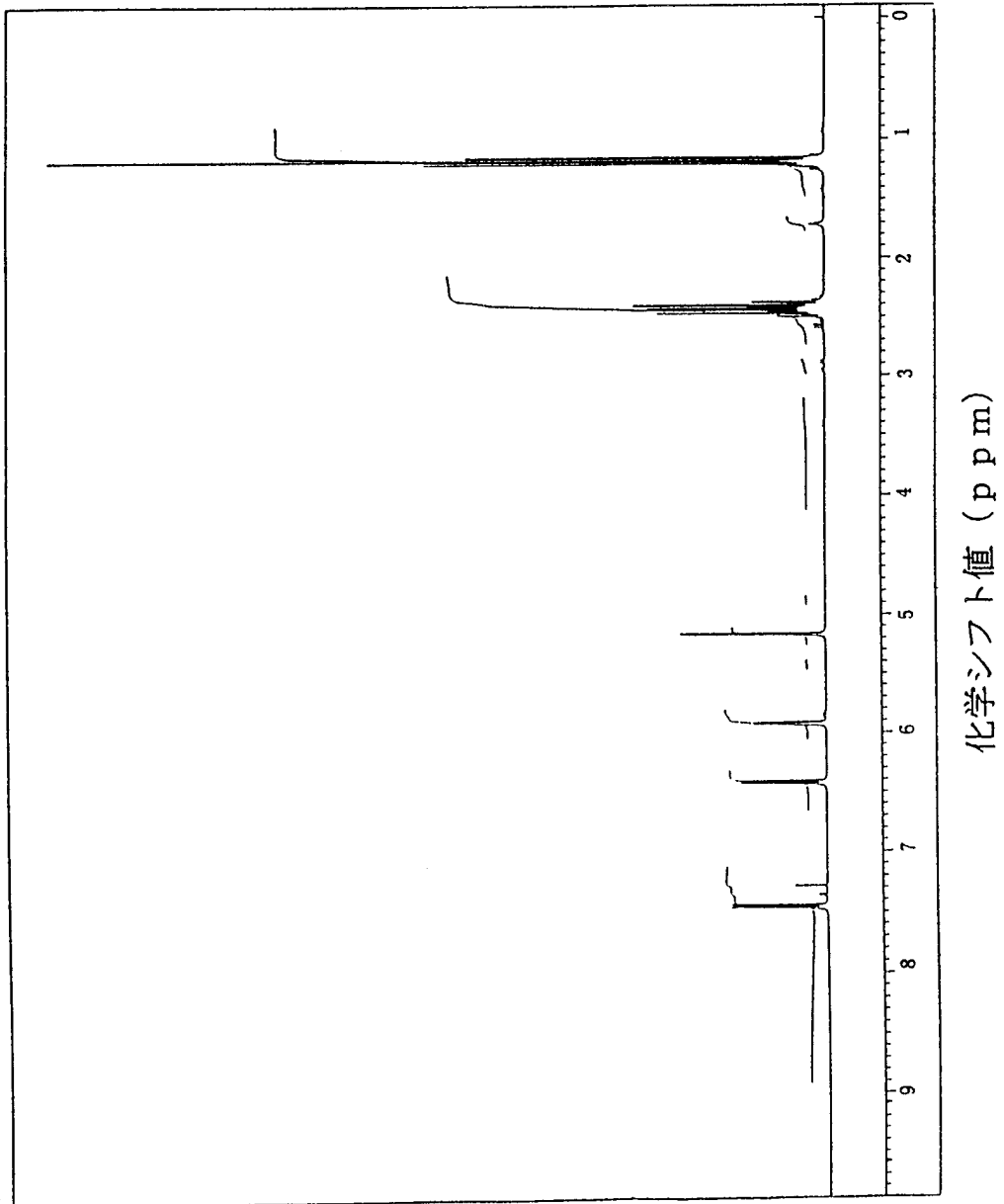


☒ 1 1



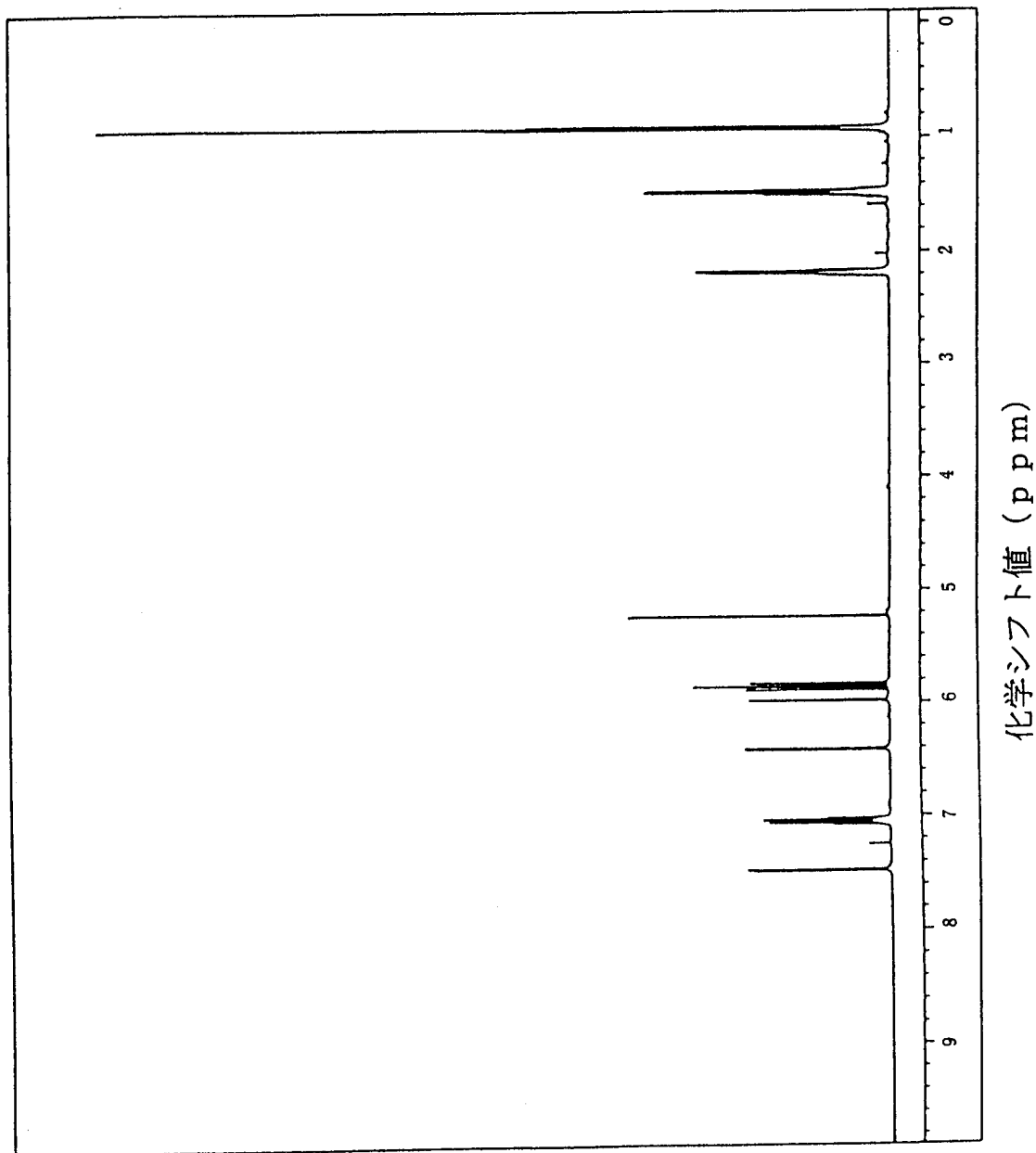
シグナルの強度

図 1 2



シグナルの強度

図 13



シグナルの強度

図 1 4

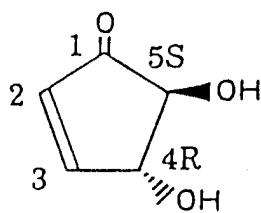
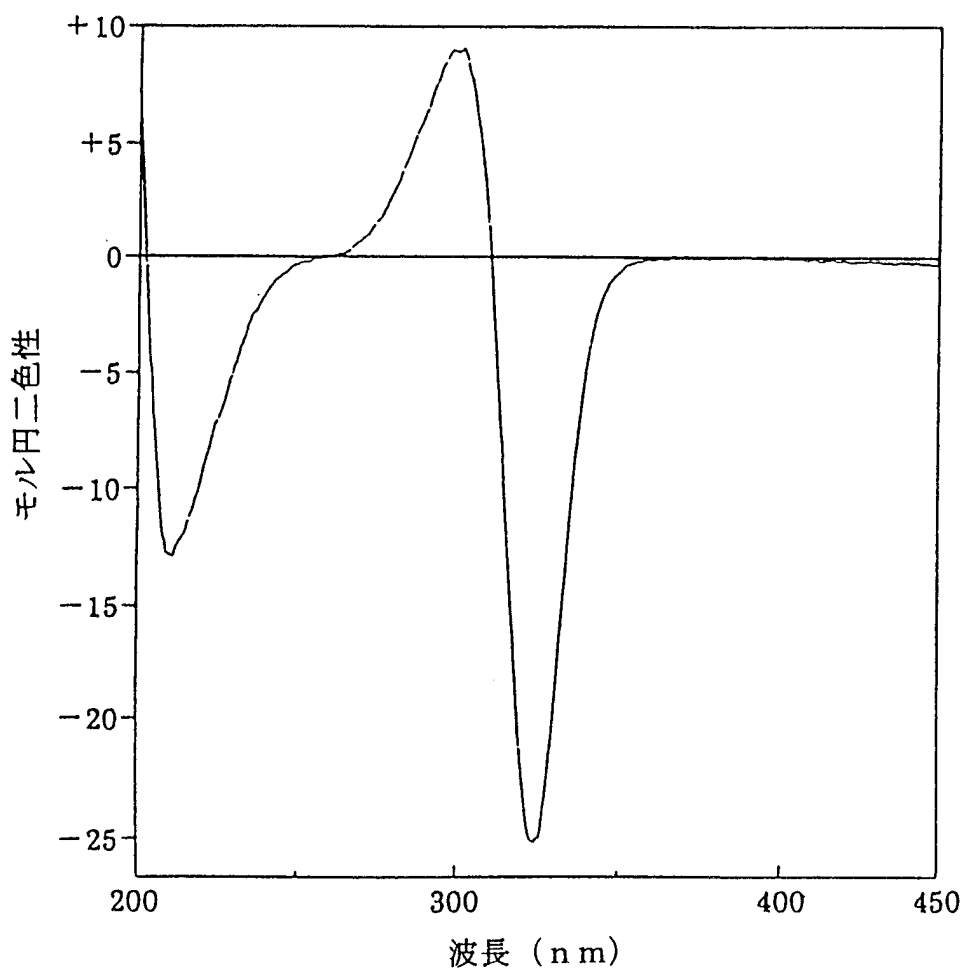
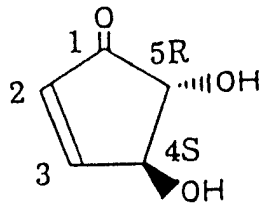
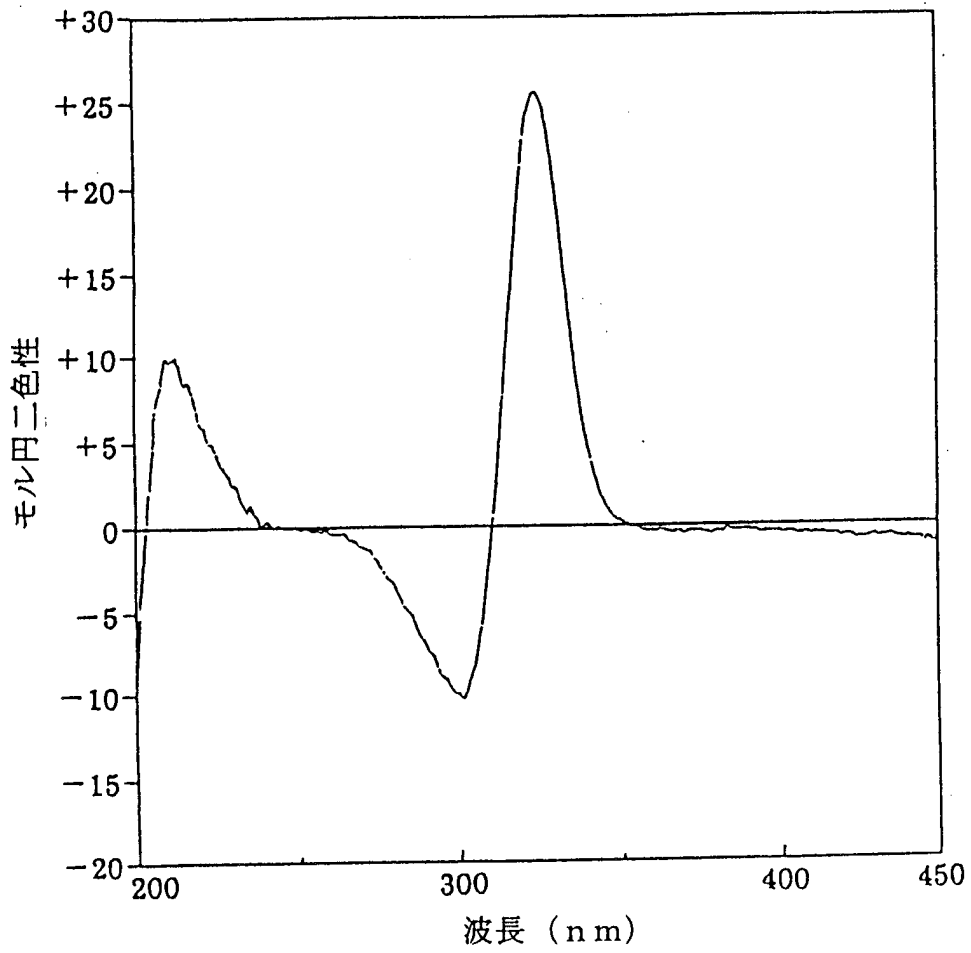


図 15



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP98/00817

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
Int.Cl⁶ C07C69/28, C07C67/08, A61K31/215, A61K31/235, A61K31/23

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)
Int.Cl⁶ C07C69/28, A61K31/215, A61K31/235, A61K31/23

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)
CA (STN), REGISTRY (STN)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	SMITH AMOS B. et al., "Stereocontrolled total synthesis of (.+-.)-pentenomycins. I-III, their epimers, and dehydropentenomycin I", J. Org. Chem., (1982), 47(10), p.1855-1869	1-10
A	JP, 2-247151, A (The Noguchi Institute), October 2, 1990 (02. 10. 90), Page 1, lower column (Family: none)	1-10

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 document 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
May 14, 1998 (14. 05. 98)

Date of mailing of the international search report
May 26, 1998 (26. 05. 98)

Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC)) Int. Cl [°] C07C69/28, C07C67/08, A61K31/215, A61K31/235, A61K31/23		
B. 調査を行った分野 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC)) Int. Cl [°] C07C69/28, A61K31/215, A61K31/235, A61K31/23		
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		
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) CA (STN), REGISTRY (STN)		
C. 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	SMITH AMOS B. et al., 'Stereocontrolled total synthesis of (.+.)-pentenomycins. I-III, their epimers, and dehydropenteno- mycin I', J. Org. Chem., (1982), 47(10), P. 1855-1869	1-10
A	JP, 2-247151, A (財団法人野口研究所) 2.10月.1990(02.10.90)、第 1頁下欄 (ファミリーなし)	1-10
<input type="checkbox"/> C欄の続きにも文献が列挙されている。 <input type="checkbox"/> パテントファミリーに関する別紙を参照。		
* 引用文献のカテゴリー 「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」 先行文献ではあるが、国際出願日以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 14.05.98	国際調査報告の発送日 26.05.98	
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号	特許庁審査官 (権限のある職員) 渡辺 陽子 印	4H 9279
電話番号 03-3581-1101 内線 3443		