

(19) 日本国特許庁(JP)

再公表特許(A1)

(11) 国際公開番号

W02016/068220

発行日 平成29年8月10日(2017.8.10)

(43) 国際公開日 **平成28年5月6日(2016.5.6)**

(51) Int.Cl.	F I	テーマコード (参考)
C07F 9/655 (2006.01)	C07F 9/655 C S P	4C062
C07D 313/00 (2006.01)	C07D 313/00	4C086
A61K 31/685 (2006.01)	A61K 31/685	4H050
A61P 31/04 (2006.01)	A61P 31/04	

審査請求 未請求 予備審査請求 有 (全 92 頁)

出願番号 特願2016-556615 (P2016-556615)	(71) 出願人 000125370 学校法人東京理科大学 東京都新宿区神楽坂一丁目3番地
(21) 国際出願番号 PCT/JP2015/080469	
(22) 国際出願日 平成27年10月28日(2015.10.28)	
(31) 優先権主張番号 特願2014-220491 (P2014-220491)	(74) 代理人 100106002 弁理士 正林 真之
(32) 優先日 平成26年10月29日(2014.10.29)	
(33) 優先権主張国 日本国(JP)	(72) 発明者 椎名 勇 東京都新宿区神楽坂一丁目3番地 学校法人東京理科大学内
	(72) 発明者 殿井 貴之 東京都新宿区神楽坂一丁目3番地 学校法人東京理科大学内
	Fターム(参考) 4C062 JJ70 4C086 AA01 AA02 AA03 AA04 DA37 MA01 MA04 NA14 ZB35
	最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ユーシェアライド類の製造方法

(57) 【要約】

ユーシェアライド類、ユーシェアライド類の製造方法、製造中間体、ユーシェアライド類を含有する医薬組成物を提供する。

Wittig 反応工程、向山アルドール反応工程、マクロラクトン化工程などを鍵工程とすることにより、式(I)で表されるユーシェアライド類を効率的に製造する。

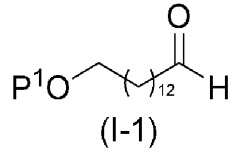
【特許請求の範囲】

【請求項 1】

下記 1 ~ 10 で示される工程を含む、式 (I) で表されるユーシェアリライド類の製造方法。

工程 1 : 式 (I - 1)

【化 1】



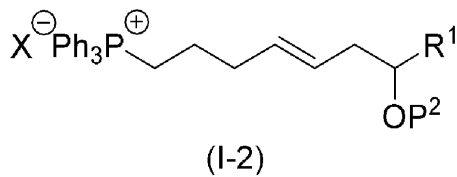
10

(式中、P¹ は保護基を表す。)

で表される化合物と、

式 (I - 2)

【化 2】

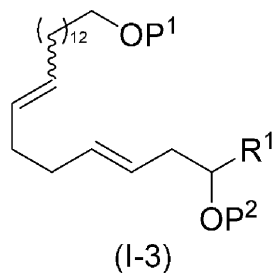


20

(式中、R¹ は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、P² は保護基を表し、X はハロゲン原子を表す。)

で表される化合物とを塩基の存在下にカップリングして式 (I - 3)

【化 3】



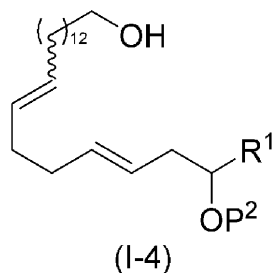
30

(式中、R¹、P¹ 及び P² は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

工程 2 : 式 (I - 3) で表される化合物を脱保護して式 (I - 4)

【化 4】



40

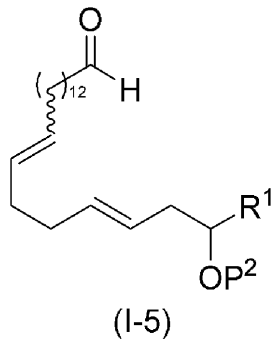
(式中、R¹ 及び P² は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

50

工程 3 : 式 (I - 4) で表される化合物を酸化して式 (I - 5)

【化 5】



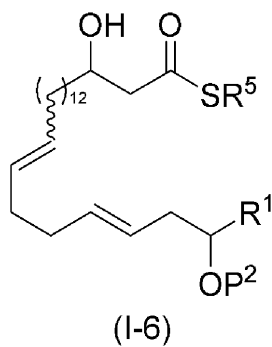
10

(式中、 R^1 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

工程 4 : 式 (I - 5) で表される化合物をアルドール反応に付して式 (I - 6)

【化 6】



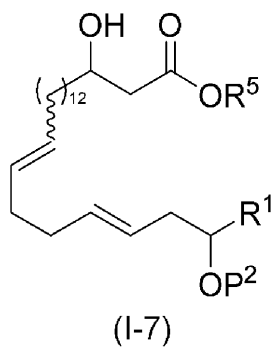
20

(式中、 R^5 は炭化水素基を表し、 R^1 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

工程 5 : 式 (I - 6) で表される化合物をエステル交換して式 (I - 7)

【化 7】



30

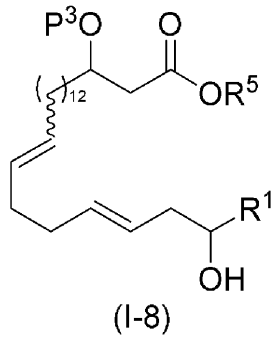
(式中、 R^1 、 R^5 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

工程 6 : 式 (I - 7) で表される化合物を保護、脱保護して式 (I - 8)

40

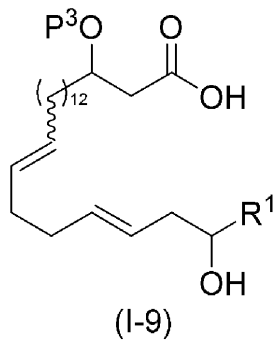
【化 8】



10

(式中、 P^3 は保護基を表し、 R^1 及び R^5 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程 7 : 式 (I - 8) で表される化合物を加水分解して式 (I - 9)

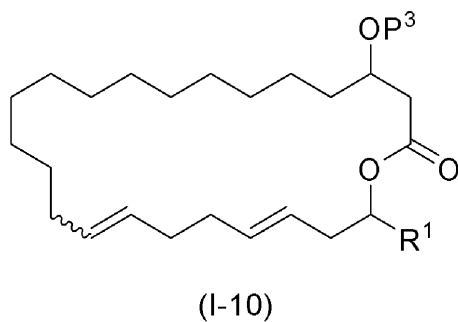
【化 9】



20

(式中、 R^1 及び P^3 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程 8 : 式 (I - 9) で表される化合物を環化して式 (I - 10)

【化 10】

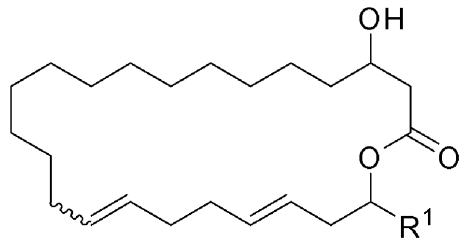


30

(式中、 R^1 及び P^3 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程 9 : 式 (I - 10) で表される化合物を脱保護して式 (I - 11)

40

【化 1 1】



(I-11)

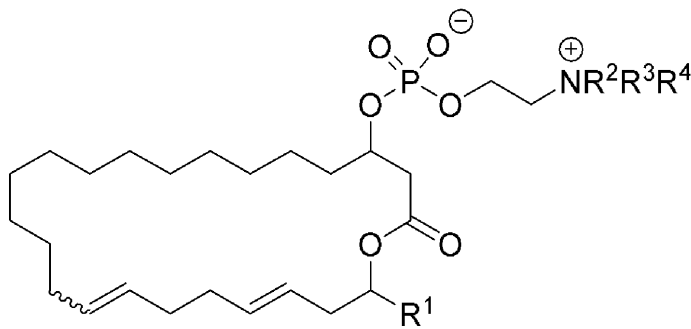
10

(式中、 R^1 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

工程 10 : 式 (I - 1 1) で表される化合物をリン化合物、続いてアミン $R^2 R^3 R^4 N$ と反応させて式 (I)

【化 1 2】



(I)

20

(式中、 R^1 は前記のとおりであり、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

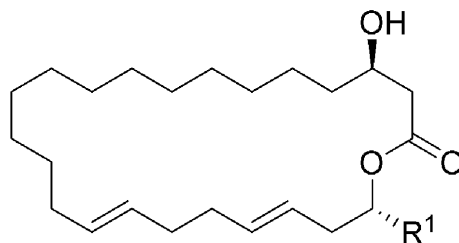
30

で表される化合物を得る工程。

【請求項 2】

式 (I a - 1 1)

【化 1 3】



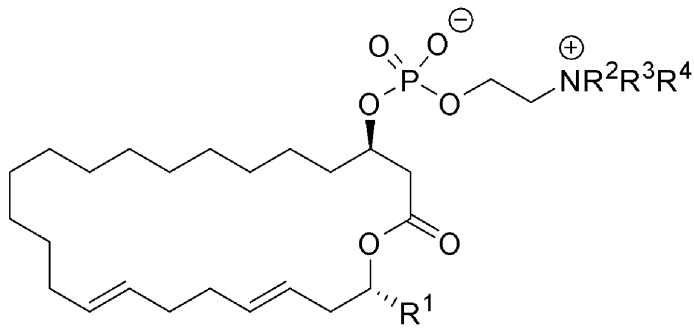
(Ia-11)

40

(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表される化合物をリン化合物、続いてアミン $R^2 R^3 R^4 N$ と反応させることによる、式 (I a)

【化 1 4】



(Ia)

10

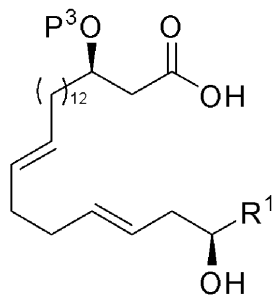
(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は、独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表されるユ－シエアリライド類の製造方法。

【請求項 3】

式 (I a - 1 1) で表される化合物が、式 (I a - 9)

【化 1 5】



(Ia-9)

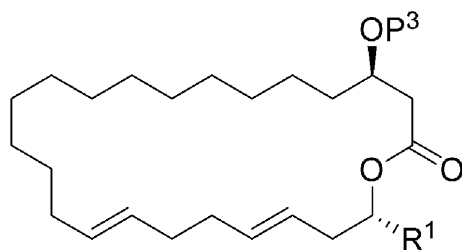
20

30

(式中、 R^1 は前記のとおりであり、 P^3 は保護基を表す。)

で表される化合物を 2 - メチル - 6 - ニトロ安息香酸無水物と反応させて式 (I a - 1 0)

【化 1 6】



(Ia-10)

40

(式中、 R^1 及び P^3 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

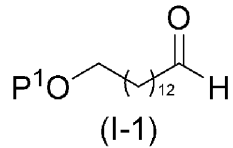
式 (I a - 1 0) で表される化合物を脱保護する工程により得られる、請求項 2 に記載の製造方法。

【請求項 4】

式 (I a - 9) で表される化合物が、式 (I - 1)

50

【化 17】

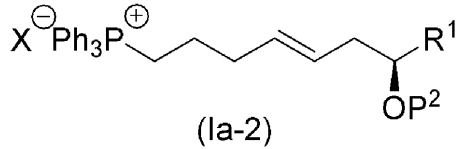


(式中、P¹は保護基を表す。)

で表される化合物と、

式 (I a - 2)

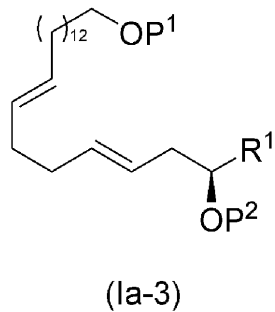
【化 18】



(式中、R¹は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、P²は保護基を表し、Xはハロゲン原子を表す。)

で表される化合物とを塩基の存在下にカップリングして式 (I a - 3)

【化 19】

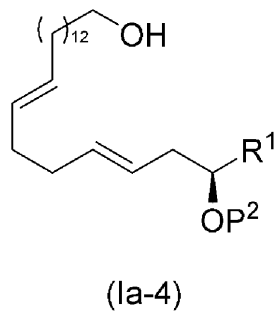


(式中、R¹、P¹及びP²は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

式 (I a - 3) で表される化合物を脱保護して式 (I a - 4)

【化 20】



(式中、R¹及びP²は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

式 (I a - 4) で表される化合物を酸化して式 (I a - 5)

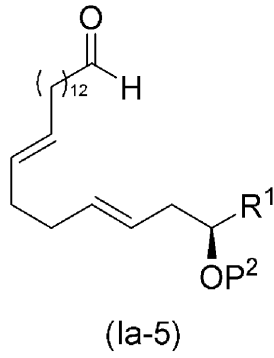
10

20

30

40

【化 2 1】



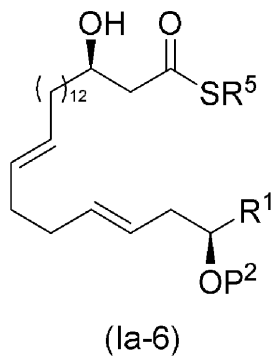
10

(式中、 R^1 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

式 (I a - 5) で表される化合物をアルドール反応に付して式 (I a - 6)

【化 2 2】



20

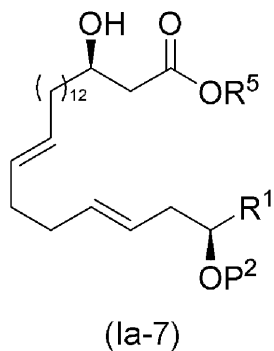
(式中、 R^5 は炭化水素基を表し、 R^1 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

式 (I a - 6) で表される化合物をエステル交換して式 (I a - 7)

30

【化 2 3】



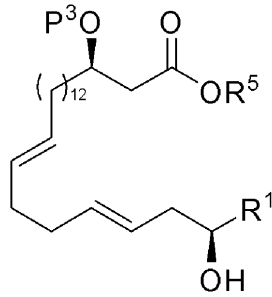
40

(式中、 R^1 、 R^5 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

式 (I a - 7) で表される化合物を保護、脱保護して式 (I a - 8)

【化 2 4】



(Ia-8)

10

(式中、 P^3 は保護基を表し、 R^1 及び R^5 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

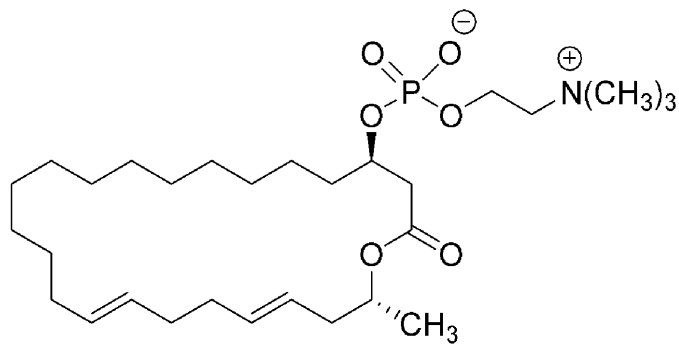
式 (I a - 8) で表される化合物を加水分解する工程により得られる、請求項 3 に記載の製造方法。

【請求項 5】

式 (I a) で表されるユーシェアリライド化合物が、式 (A)

【化 2 5】

20



(A)

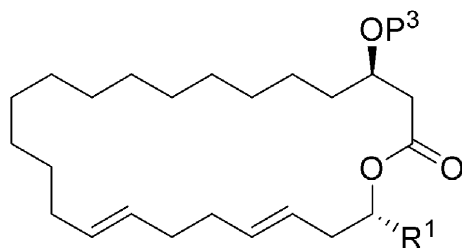
30

で表される化合物である請求項 2 ~ 4 いずれか 1 項に記載の製造方法。

【請求項 6】

式 (II) で表される化合物。

【化 2 6】



(II)

40

(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、 P^3 は水素原子又は保護基を表す。)

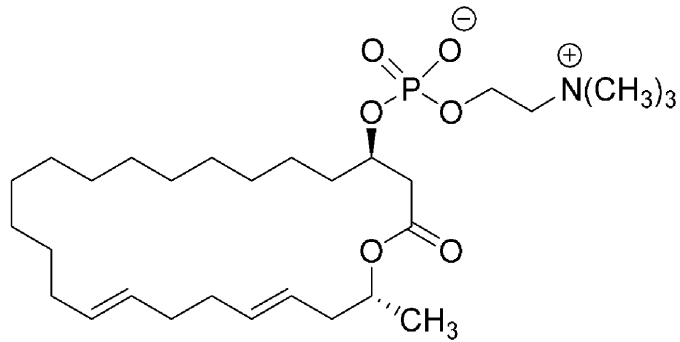
ただし、前記式 (II) 中、 R^1 がメチル基であり、かつ、 P^3 が水素原子又はベンジル基である化合物を除く。

50

【請求項 7】

式 (A)、(E)、(F) 又は (G) で表される化合物。

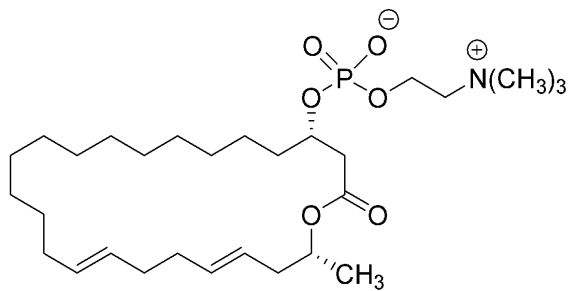
【化 27】



(A)

10

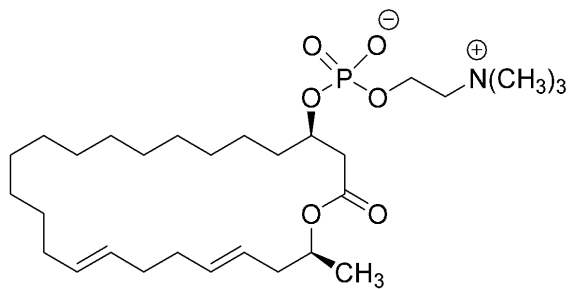
【化 28】



(E)

20

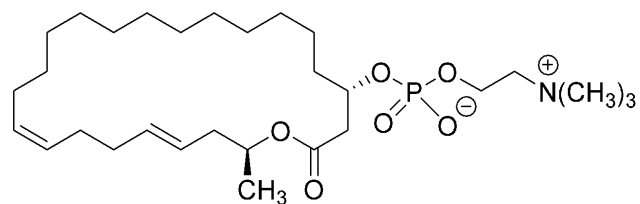
【化 29】



(F)

30

【化 30】



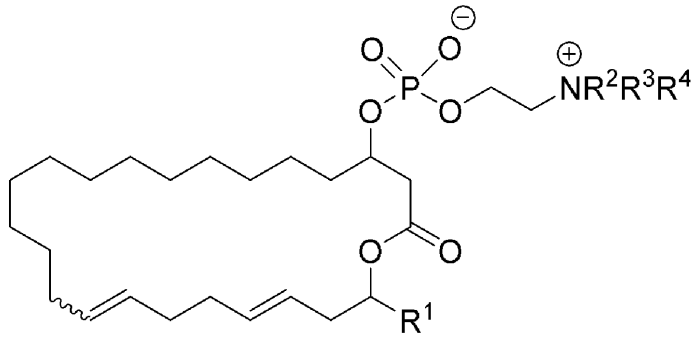
(G)

40

【請求項 8】

式 (I)

【化 3 1】



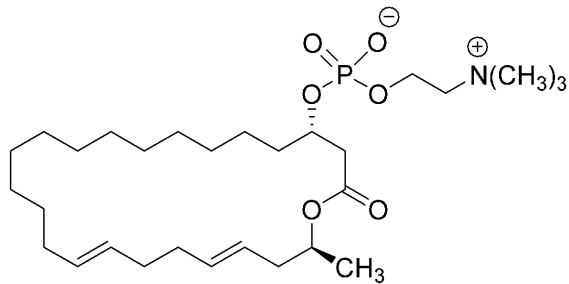
10

(I)

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表される化合物(ただし、下記化合物(D)を除く。)を含有する医薬組成物。

【化 3 2】



20

(D)

【請求項 9】

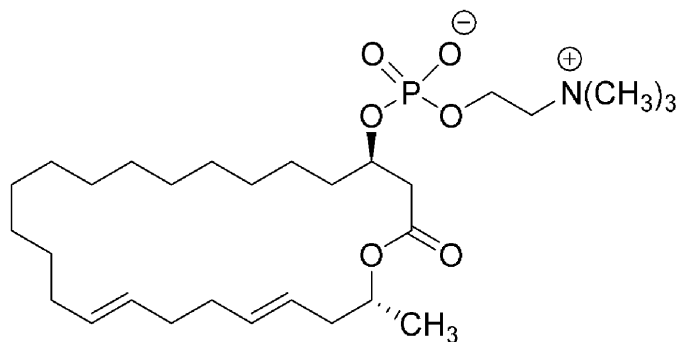
抗菌剤である請求項 8 に記載の医薬組成物。

30

【請求項 10】

式 (I) で表される化合物が、下記式 (A)、(B)、(C)、(E)、(F)、(G)、又は (H)

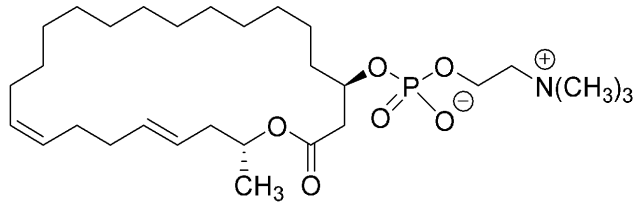
【化 3 3】



40

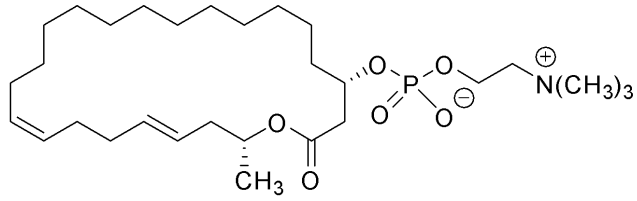
(A)

【化 3 4】



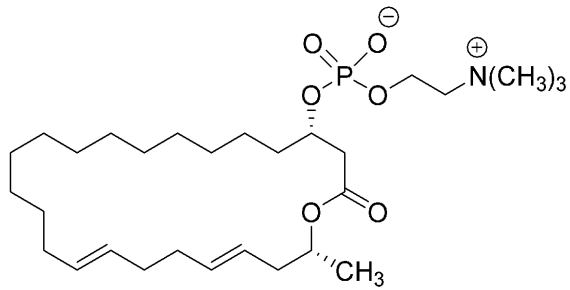
(B)

【化 3 5】



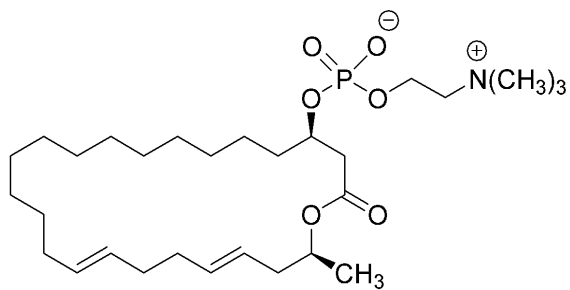
(C)

【化 3 6】



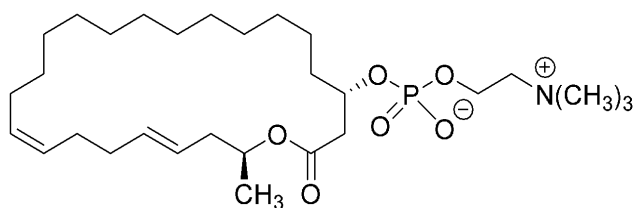
(E)

【化 3 7】



(F)

【化 3 8】



(G)

10

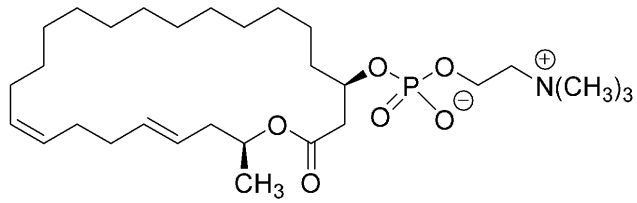
20

30

40

50

【化 3 9】



(H)

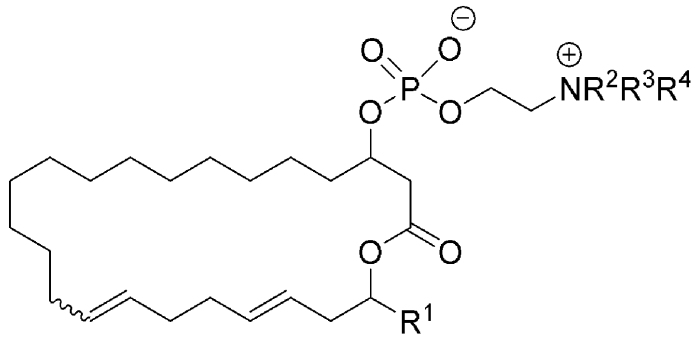
で表される化合物である請求項 9 又は 10 に記載の医薬組成物。

10

【請求項 1 1】

式 (I)

【化 4 0】



20

(I)

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

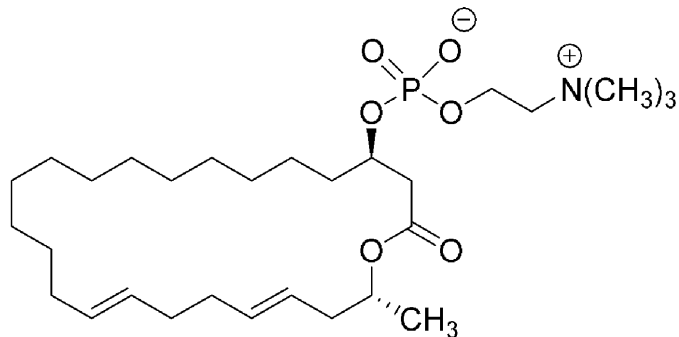
で表される化合物を含有する耐性菌用抗菌剤。

【請求項 1 2】

式 (I) で表される化合物が、下記式 (A)、(B)、(C)、(D)、(E)、(F)、(G)、又は (H)

30

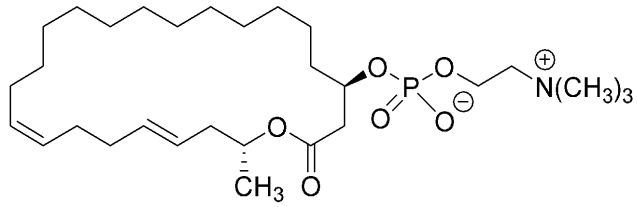
【化 4 1】



40

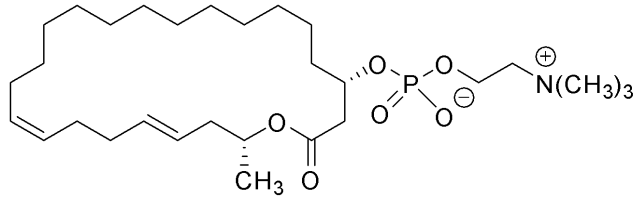
(A)

【化 4 2】



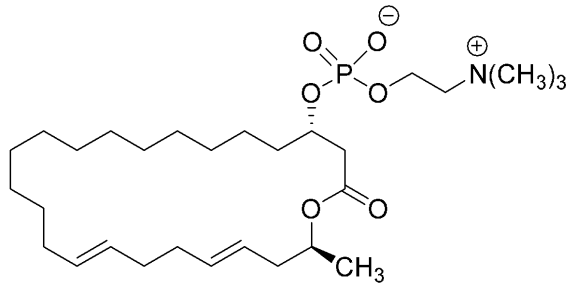
(B)

【化 4 3】



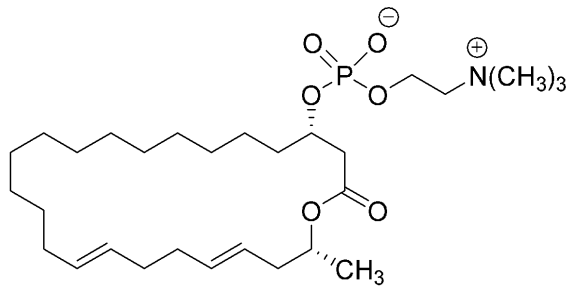
(C)

【化 4 4】



(D)

【化 4 5】



(E)

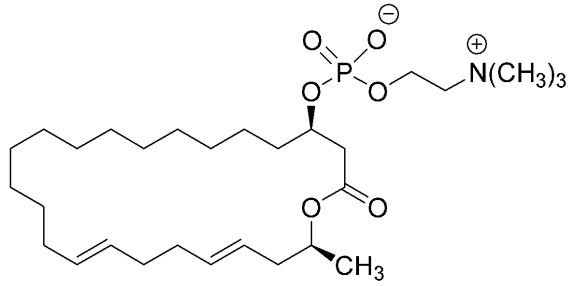
10

20

30

40

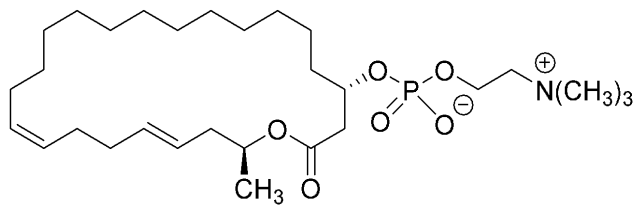
【化 4 6】



(F)

10

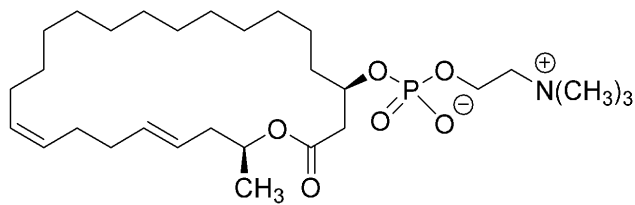
【化 4 7】



(G)

20

【化 4 8】



(H)

で表される化合物である請求項 1 1 に記載の耐性菌用抗菌剤。

30

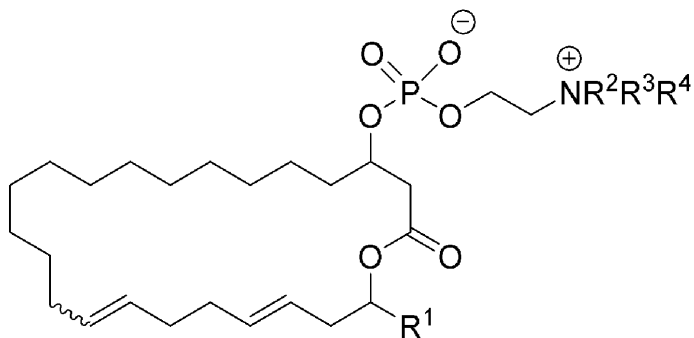
【請求項 1 3】

耐性菌がメチシリン耐性黄色ブドウ球菌 (M R S A)、バンコマイシン耐性腸球菌 (V R E) 又はバンコマイシン耐性黄色ブドウ球菌 (V R S A) である請求項 1 1 又は 1 2 に記載の耐性菌用抗菌剤。

【請求項 1 4】

式 (I)

【化 4 9】



(I)

40

50

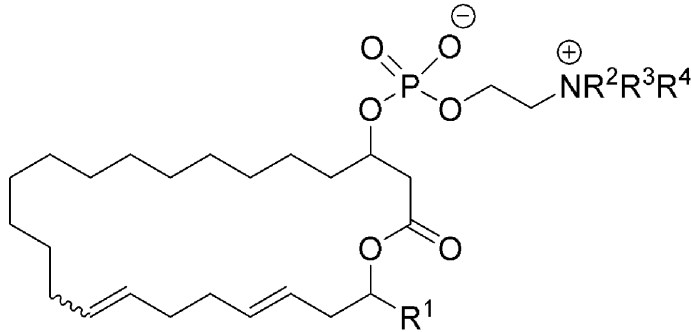
(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表される化合物を含有する医薬組成物の治療有効量を、それを必要としている対象に投与することを含む、耐性菌感染症の治療または予防の方法。

【請求項 15】

耐性菌用抗菌剤を製造するための、式 (I)

【化 50】



10

(I)

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

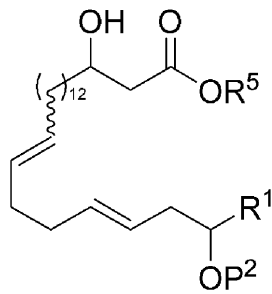
20

で表される化合物の使用。

【請求項 16】

式 (I - 7)

【化 51】



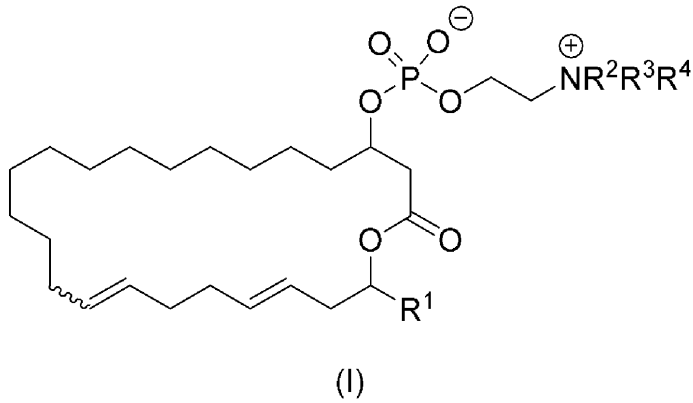
(I-7)

30

(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、 P^2 は保護基を表し、 R^5 は炭化水素基を表す。)

で表される化合物を脱保護し、次いで環化する工程を含む、式 (I)

【化52】



10

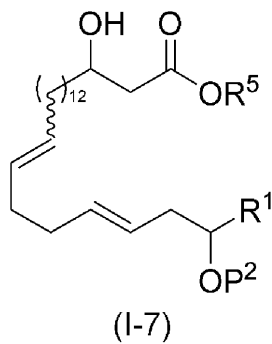
(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表されるユーシェアリライド類の製造方法。

【請求項17】

式(I-7)

【化53】



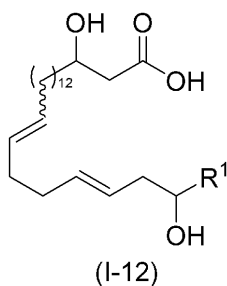
20

(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、 P^2 は保護基を表し、 R^5 は炭化水素基を表す。)

30

で表される化合物を脱保護して式(I-12)

【化54】



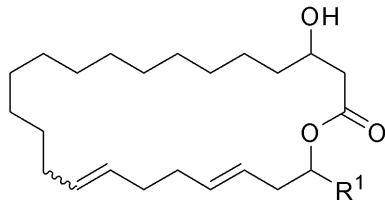
40

(式中、 R^1 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

前記式(I-12)で表される化合物を環化して式(I-11)

【化 5 5】



(I-11)

(式中、R¹は前記のとおりである。)

10

で表される化合物を得る工程を含む請求項16に記載の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【技術分野】

【0001】

本発明は、ユーシェアリライド類、ユーシェアリライド類の製造方法、製造中間体、ユーシェアリライド類を含有する医薬組成物に関する。

【背景技術】

【0002】

ユーシェアリライド (Eushearilide) は、2006年に青かびの一種である *Eupenicillium shearii* IMF54447より単離された天然のマクロライドであり、医薬としての応用が期待されている (非特許文献1)。

20

【0003】

これまでユーシェアリライドの推定構造は上記非特許文献1に提案されている。前記文献によれば、ユーシェアリライドはオレフィンをもつ2か所、不斉炭素原子をもつ2か所、24員環マクロライドであり、他のマクロライド化合物には見られない特徴的な構造を有することが分かっているが、全ての立体構造はいまだに決定されていない。

【0004】

ユーシェアリライド類縁体の全合成例は知られているが (非特許文献2)、生理活性を研究するにあたり、ユーシェアリライド及びその誘導体を効率的かつ大量に供給するためのさらなる製造方法が必要とされている。また、ユーシェアリライドをリード化合物とする医薬研究のために、様々なユーシェアリライド誘導体を供給することが必要とされている。

30

【先行技術文献】

【非特許文献】

【0005】

【非特許文献1】T. Hosoe, K. Fukushima, K. Takizawa, T. Itabashi, N. Kawahara, V. Vidotto, K. Kawai, The Journal of Antibiotics, 2006年、第59巻、第597~600頁

40

【非特許文献2】T. Yamauchi, J. Takidaira, K. Okamoto, T. Sugiura, H. Horikoshi, S. Kudo, S. Sasaki, N. Mizushima, K. Higashiyama, Heterocycles, 2014年、第88巻、第1175~1189頁

【発明の概要】

【発明が解決しようとする課題】

【0006】

本発明の課題は、このような従来技術の問題点を解消することにより、立体化学を制御することが可能であり、ユーシェアリライド及びその誘導体を大量かつ効率的に供給することのできる製造方法を提供するとともに、様々なユーシェアリライド誘導体の効率的製

50

造を可能にする新規かつ有用な中間体を提供しようとするものである。

【0007】

また、本発明の課題は、新規ユーシェアリライド誘導体を提供するとともに、該ユーシェアリライド誘導体を含む医薬組成物を提供しようとするものである。

さらに、本発明の課題は、前記ユーシェアリライド誘導体を含む抗菌剤、特に耐性菌用抗菌剤を提供しようとするものである。

【課題を解決するための手段】

【0008】

本発明者らは、鋭意研究の結果、Wittig反応工程、向山アルドール反応工程、マクロラクトン化工程などを鍵工程とすることにより、ユーシェアリライド類を効率的に製造できることを見だし、本発明を完成するに至った。

10

【0009】

また、本発明者らは、上記製造方法によって得られるいくつかの新規ユーシェアリライド類が優れた抗菌活性、特にメチシリン耐性黄色ブドウ球菌(MRSA)やバンコマイシン耐性腸球菌(VRE)などの耐性菌に対する抗菌活性を有することを見だし、本発明を完成するに至った。

【0010】

すなわち、本発明は以下に示されるとおりである。

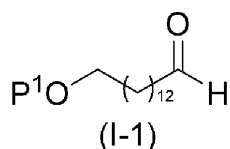
【0011】

(1) 下記1~10で示される工程を含む、式(I)で表されるユーシェアリライド化合物の製造方法。

20

工程1：式(I-1)

【化1】



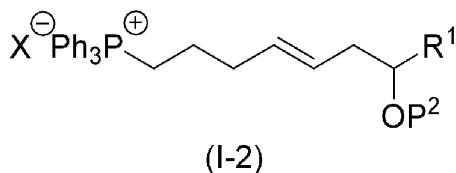
(式中、P¹は保護基を表す。)

30

で表される化合物と、

式(I-2)

【化2】

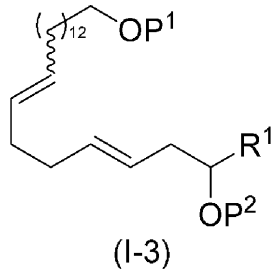


40

(式中、R¹は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、P²は保護基を表し、Xはハロゲン原子を表す。)

で表される化合物とを塩基の存在下にカップリングして式(I-3)

【化 3】



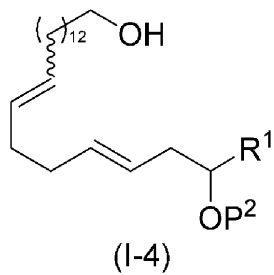
10

(式中、 R^1 、 P^1 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

工程 2 : 式 (I - 3) で表される化合物を脱保護して式 (I - 4)

【化 4】



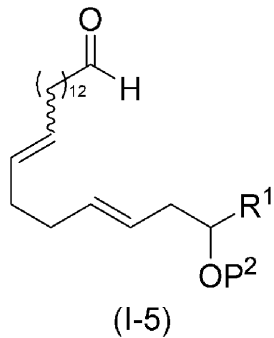
20

(式中、 R^1 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

工程 3 : 式 (I - 4) で表される化合物を酸化して式 (I - 5)

【化 5】



30

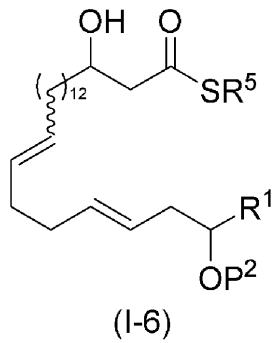
(式中、 R^1 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

工程 4 : 式 (I - 5) で表される化合物をアルドール反応に付して式 (I - 6)

40

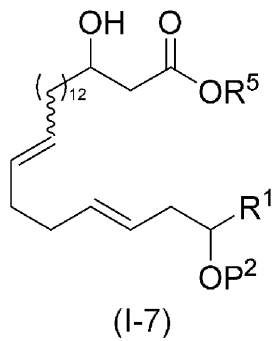
【化6】



10

(式中、R⁵は炭化水素基を表し、R¹及びP²は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程5：式(I-6)で表される化合物をエステル交換して式(I-7)

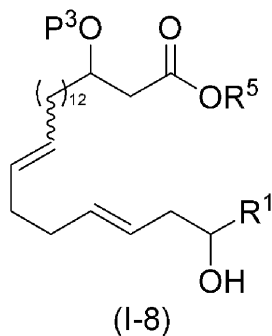
【化7】



20

(式中、R¹、R⁵及びP²は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程6：式(I-7)で表される化合物を保護、脱保護して式(I-8)

【化8】

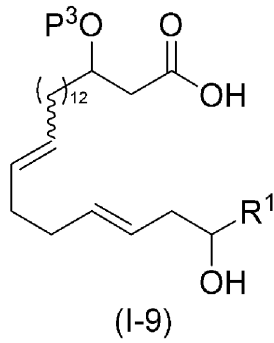


30

(式中、P³は保護基を表し、R¹及びR⁵は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程7：式(I-8)で表される化合物を加水分解して式(I-9)

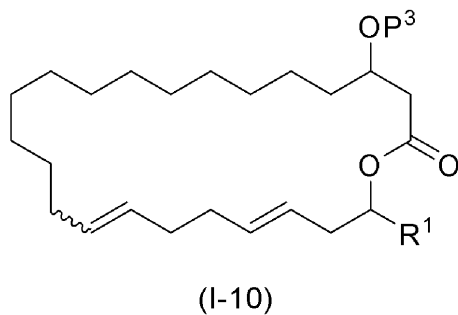
40

【化 9】



10

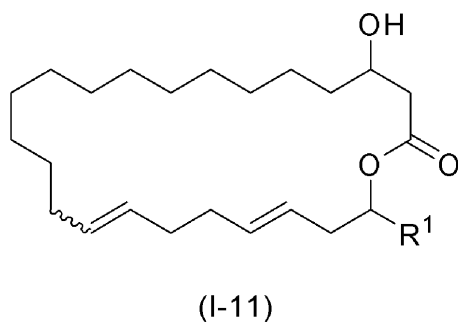
(式中、 R^1 及び P^3 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程 8 : 式 (I - 9) で表される化合物を環化して式 (I - 1 0)
 【化 1 0】



20

(式中、 R^1 及び P^3 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程 9 : 式 (I - 1 0) で表される化合物を脱保護して式 (I - 1 1)
 【化 1 1】

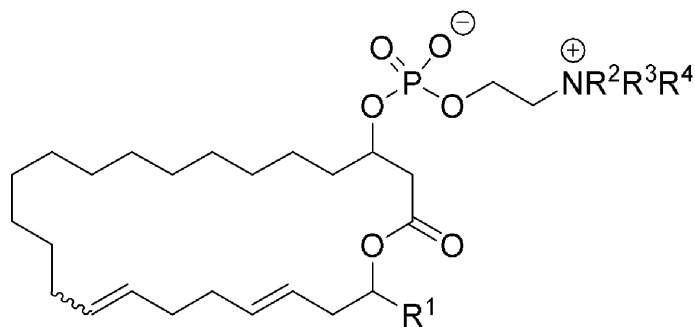
30



(式中、 R^1 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程 1 0 : 式 (I - 1 1) で表される化合物をリン化合物、続いてアミン $R^2 R^3 R^4 N$
 と反応させて式 (I)

40

【化 1 2】



10

(I)

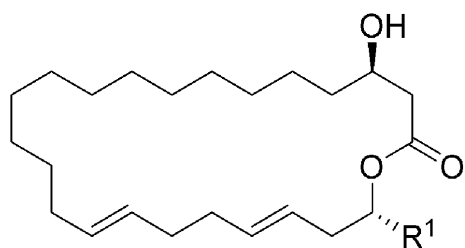
(式中、 R^1 は前記のとおりであり、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表される化合物を得る工程。

【0012】

(2) 式 (I a - 11)

【化 1 3】



20

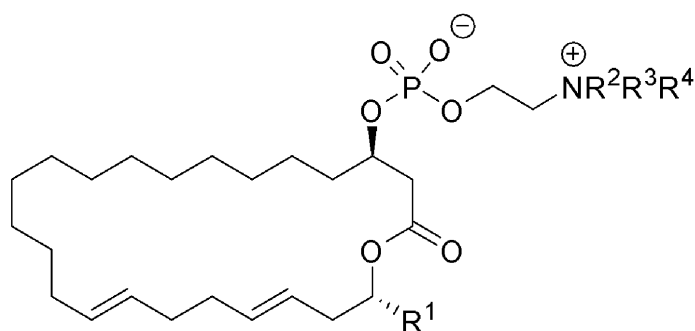
(Ia-11)

(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

30

で表される化合物をリン化合物、続いてアミン $R^2 R^3 R^4 N$ と反応させることによる、式 (I a)

【化 1 4】



40

(Ia)

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は、独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

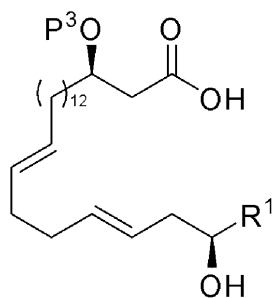
で表されるユーシエアリライド化合物の製造方法。

【0013】

(3) 式 (I a - 11) で表される化合物が、式 (I a - 9)

50

【化 1 5】

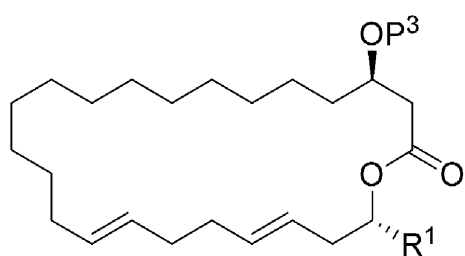


(Ia-9)

10

(式中、 R^1 は前記のとおりであり、 P^3 は保護基を表す。)
 で表される化合物を 2 - メチル - 6 - ニトロ安息香酸無水物と反応させて式 (I a - 1 0)
)

【化 1 6】



(Ia-10)

20

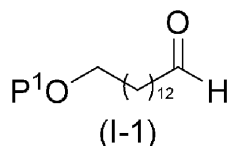
(式中、 R^1 及び P^3 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、

式 (I a - 1 0) で表される化合物を脱保護する工程により得られる、上記 (2) に記
 載の製造方法。 30

【0 0 1 4】

(4) 式 (I a - 9) で表される化合物が、式 (I - 1)

【化 1 7】



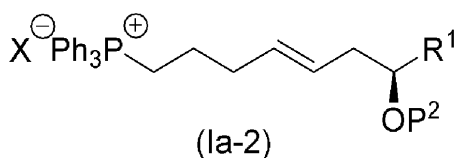
(I-1)

40

(式中、 P^1 は保護基を表す。)
 で表される化合物と、

式 (I a - 2)

【化 1 8】



(Ia-2)

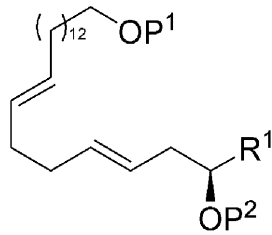
50

(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、 P^2 は保護基を表

し、Xはハロゲン原子を表す。)

で表される化合物とを塩基の存在下にカップリングして式(I a - 3)

【化19】



(Ia-3)

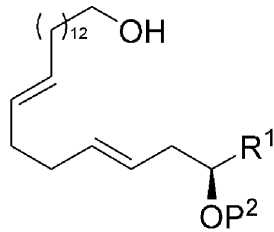
10

(式中、 R^1 、 P^1 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

式(I a - 3)で表される化合物を脱保護して式(I a - 4)

【化20】



(Ia-4)

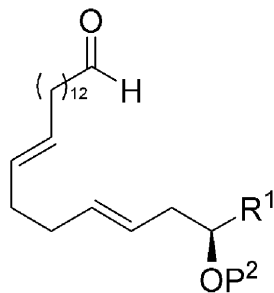
20

(式中、 R^1 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

式(I a - 4)で表される化合物を酸化して式(I a - 5)

【化21】



(Ia-5)

30

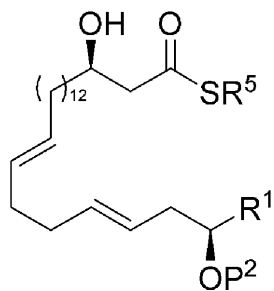
(式中、 R^1 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

式(I a - 5)で表される化合物をアルドール反応に付して式(I a - 6)

40

【化 2 2】



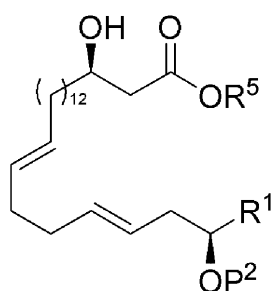
(Ia-6)

10

(式中、 R^5 は炭化水素基を表し、 R^1 及び P^2 は前記のとおりである。)
で表される化合物を得る工程、

式 (Ia-6) で表される化合物をエステル交換して式 (Ia-7)

【化 2 3】



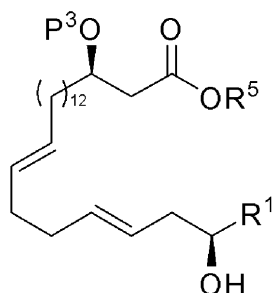
(Ia-7)

20

(式中、 R^1 、 R^5 及び P^2 は前記のとおりである。)
で表される化合物を得る工程、

式 (Ia-7) で表される化合物を保護、脱保護して式 (Ia-8)

【化 2 4】



(Ia-8)

30

40

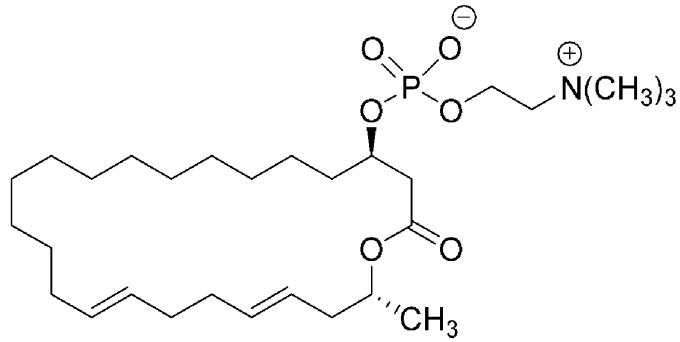
(式中、 P^3 は保護基を表し、 R^1 及び R^5 は前記のとおりである。)
で表される化合物を得る工程、

式 (Ia-8) で表される化合物を加水分解する工程により得られる、上記 (3) に記載の製造方法。

【0015】

(5) 式 (Ia) で表されるユーシェアリライド化合物が、式 (A)

【化 2 5】



10

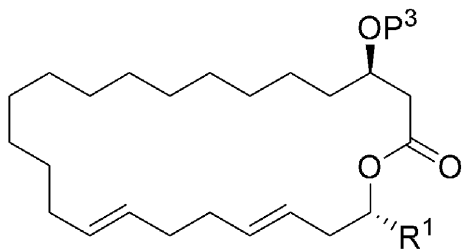
(A)

で表される化合物である上記(2)~(4)いずれか1項に記載の製造方法。

【0016】

(6)式(II)で表される化合物。

【化 2 6】



20

(II)

(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、 P^3 は水素原子又は保護基を表す。)

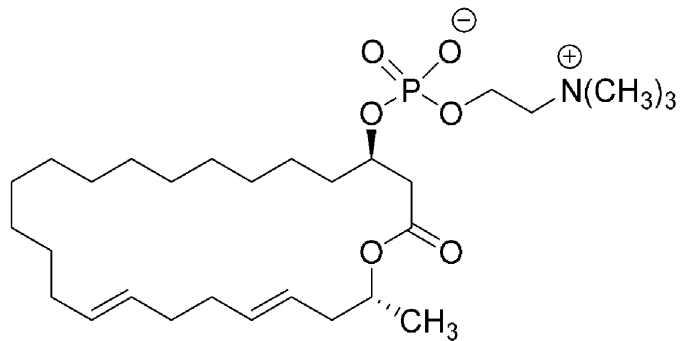
30

ただし、前記式(II)中、 R^1 がメチル基であり、かつ、 P^3 が水素原子又はベンジル基である化合物を除く。

【0017】

(7)式(A)、(E)、(F)又は(G)で表される化合物。

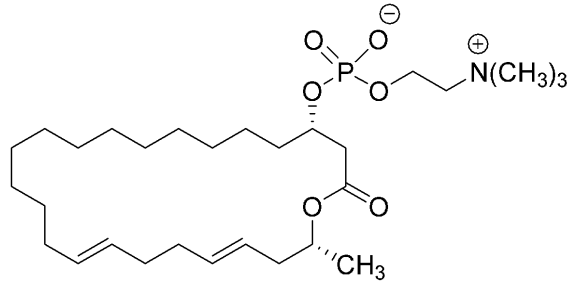
【化 2 7】



40

(A)

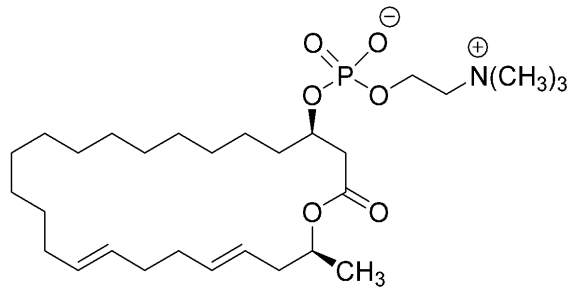
【化 2 8】



(E)

10

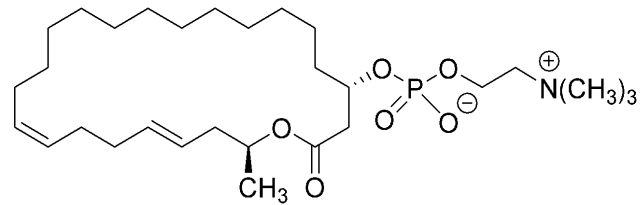
【化 2 9】



(F)

20

【化 3 0】



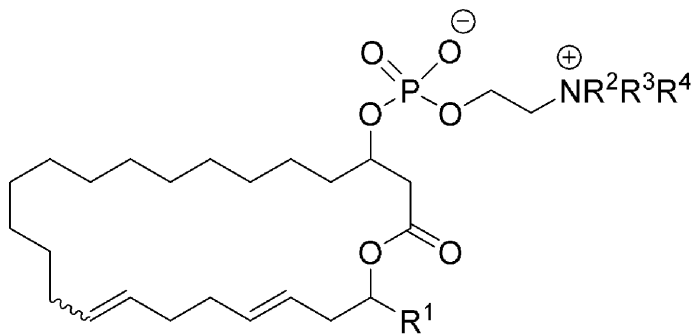
(G)

30

【 0 0 1 8】

(8) 式 (I)

【化 3 1】



(I)

40

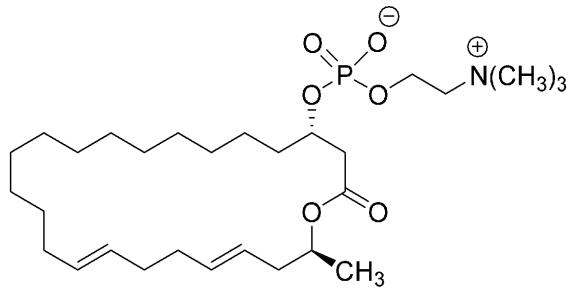
(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素

50

基を表す。)

で表される化合物(ただし、下記化合物(D)を除く。)を含有する医薬組成物。

【化32】



(D)

10

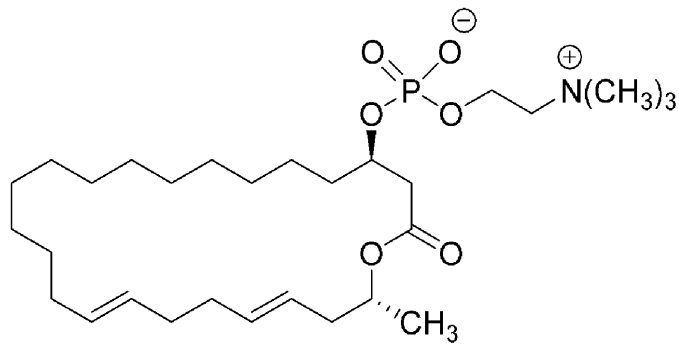
【0019】

(9) 抗菌剤である上記(8)に記載の医薬組成物。

【0020】

(10) 式(I)で表される化合物が、下記式(A)、(B)、(C)、(E)、(F)、(G)、又は(H)

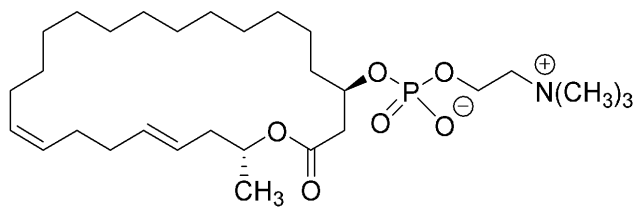
【化33】



(A)

30

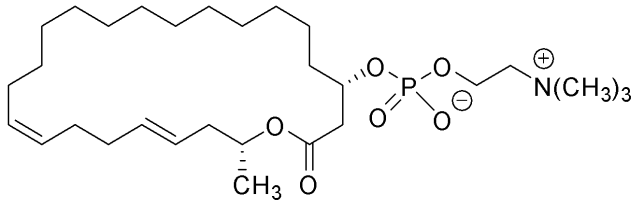
【化34】



(B)

40

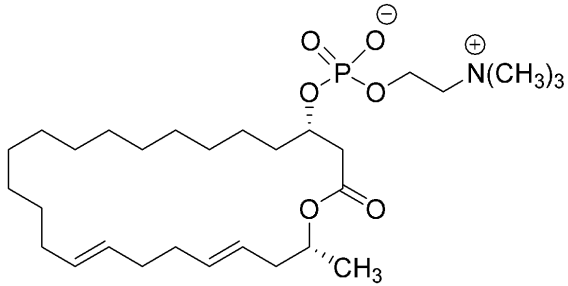
【化 3 5】



(C)

10

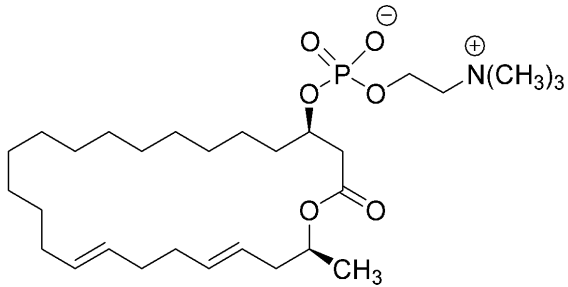
【化 3 6】



(E)

20

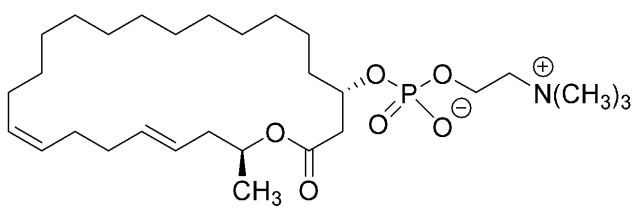
【化 3 7】



(F)

30

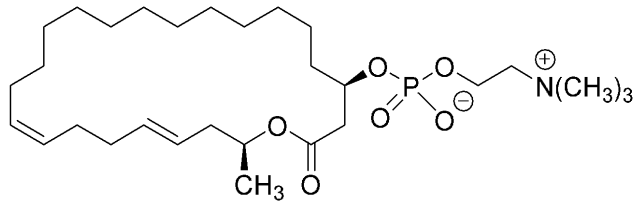
【化 3 8】



(G)

40

【化 3 9】



(H)

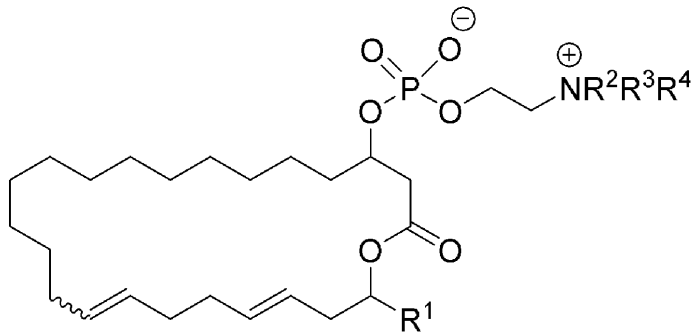
で表される化合物である上記 (9) 又は上記 (1 0) に記載の医薬組成物。

10

【 0 0 2 1】

(1 1) 式 (I)

【化 4 0】



(I)

20

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

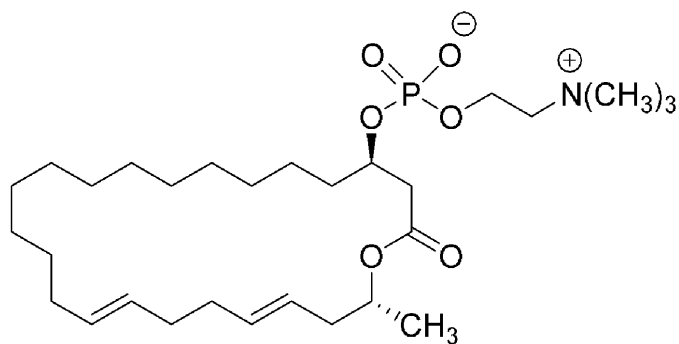
で表される化合物を含有する耐性菌用抗菌剤。

30

【 0 0 2 2】

(1 2) 式 (I) で表される化合物が、下記式 (A)、(B)、(C)、(D)、(E)、(F)、(G)、又は (H)

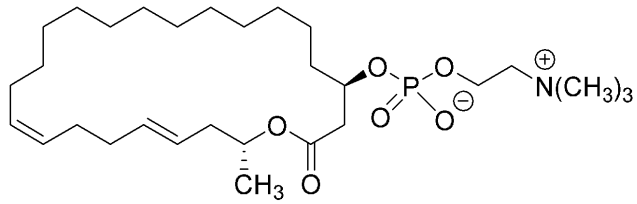
【化 4 1】



(A)

40

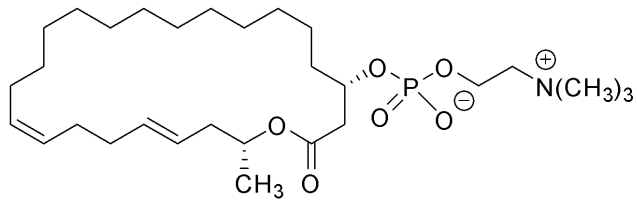
【化 4 2】



(B)

10

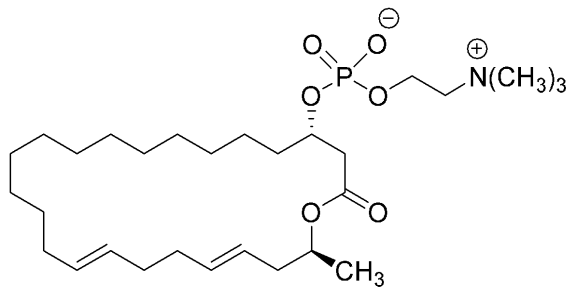
【化 4 3】



(C)

20

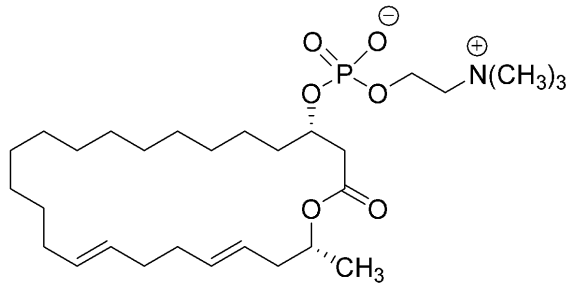
【化 4 4】



(D)

30

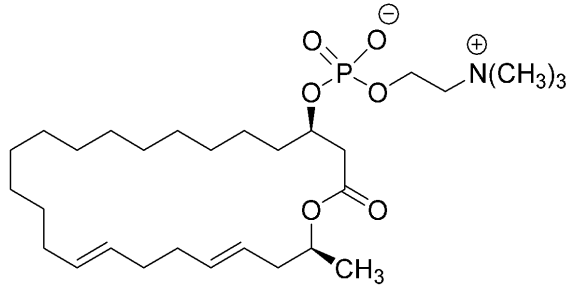
【化 4 5】



(E)

40

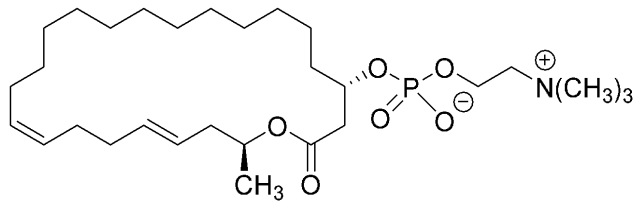
【化 4 6】



(F)

10

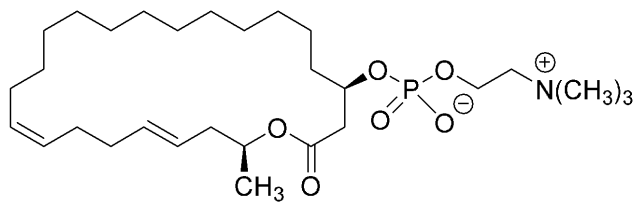
【化 4 7】



(G)

20

【化 4 8】



(H)

30

で表される化合物である上記(11)に記載の耐性菌用抗菌剤。

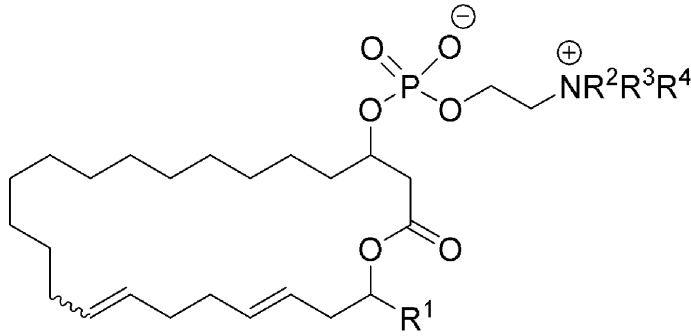
【0023】

(13) 耐性菌がメチシリン耐性黄色ブドウ球菌(MRSA)、バンコマイシン耐性腸球菌(VRE)又はバンコマイシン耐性黄色ブドウ球菌(VRSA)である上記(11)又は上記(12)に記載の耐性菌用抗菌剤。

【0024】

(14) 式(I)

【化 4 9】



10

(I)

(式中、R¹、R²、R³及びR⁴は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

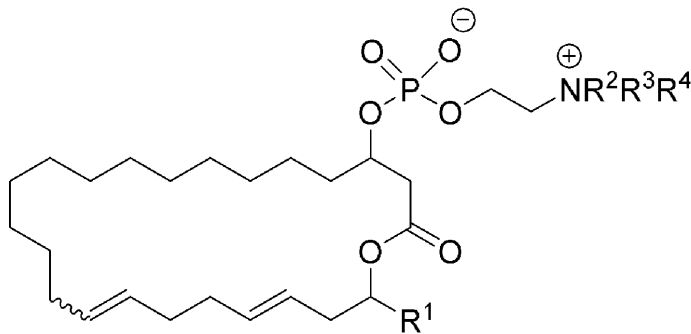
で表される化合物を含有する医薬組成物の治療有効量を、それを必要としている対象に投与することを含む、耐性菌感染症の治療または予防の方法。

【0025】

(15)耐性菌用抗菌剤を製造するための、式(I)

20

【化50】



30

(I)

(式中、R¹、R²、R³及びR⁴は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表される化合物の使用。

【発明の効果】

【0026】

本発明によれば、立体化学を制御でき、様々な類縁体を大量かつ効率的に供給することができるユーシェアリライド類の製造方法を提供するとともに、様々なユーシェアリライド類の効率的製造を可能にする新規かつ有用な中間体を提供することができる。

40

【0027】

また、本発明によれば、上記製造方法によって得られるいくつかの新規光学活性ユーシェアリライド類を含有する医薬組成物を提供することができる。

さらに、本発明によれば、前記光学活性ユーシェアリライド類を含有する抗菌剤、特に耐性菌用抗菌剤を提供することができる。

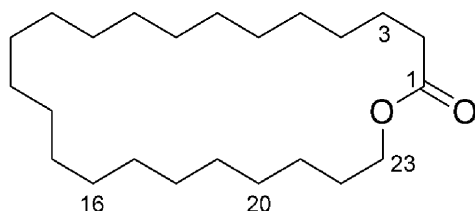
【発明を実施するための形態】

【0028】

ユーシェアリライド類は24員環マクロライドであり、以下の式

50

【化 5 1】



で表される構造を基本骨格として有する。上記式中の数字は基本骨格を構成する原子の位置を表す。

10

【0029】

以下、本発明の実施形態について詳述する。

【0030】

本発明における「保護基」とは、ヒドロキシル保護基一般を示す。ヒドロキシル保護基としては、通常のヒドロキシル保護基として使用し得るすべての基を含み、たとえば、W. グリーン (W. Greene) ら、プロテクティブ・グループス・イン・オーガニック・シンセシス (Protective Groups in Organic Synthesis) 第3版、第17~245頁、1999年、ジョン・ウィiley・アンド・サンズ社 (John Wiley & Sons, INC.) に記載されている基が挙げられる。保護基としては、たとえば、アシル基、アルキルオキシカルボニル基、アルアルキルオキシカルボニル基、複素環オキシカルボニル基、アルキル基、アルケニル基、アルアルキル基、含酸素複素環式基、含硫黄複素環式基、アルコキシアルキル基、アルアルキルオキシアルキル基、アルカンシルホニル基、アリールスルホニル基および置換シリル基などが挙げられる。保護基の具体例としては、tert-ジメチルシリル基等の有機ケイ素系保護基、ベンジル基、4-メトキシベンジル基等のアルアルキル基、ブトキシメチル基等のアルコキシアルキル基、テトラヒドロピラン 2-イル基等が挙げられる。

20

【0031】

本発明における「炭化水素基」とは、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基を意味する。「アルキル基」としては、炭素数1~8のアルキル基を示し、直鎖、分岐鎖、環状のものを包含し、例えば、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、シクロプロピル基が例示される。「アルケニル基」、「アルキニル基」としては、炭素数2~8のアルキル基を示し、直鎖、分岐鎖、環状のものを包含し、例えば、エテニル基、エチニル基、プロペニル基、プロピニル基、シクロヘキセニル基が例示される。「アリール基」としては、炭素数6~18のアリール基を示し、例えば、フェニル基、ナフチル基、アントラセニル基が例示される。

30

【0032】

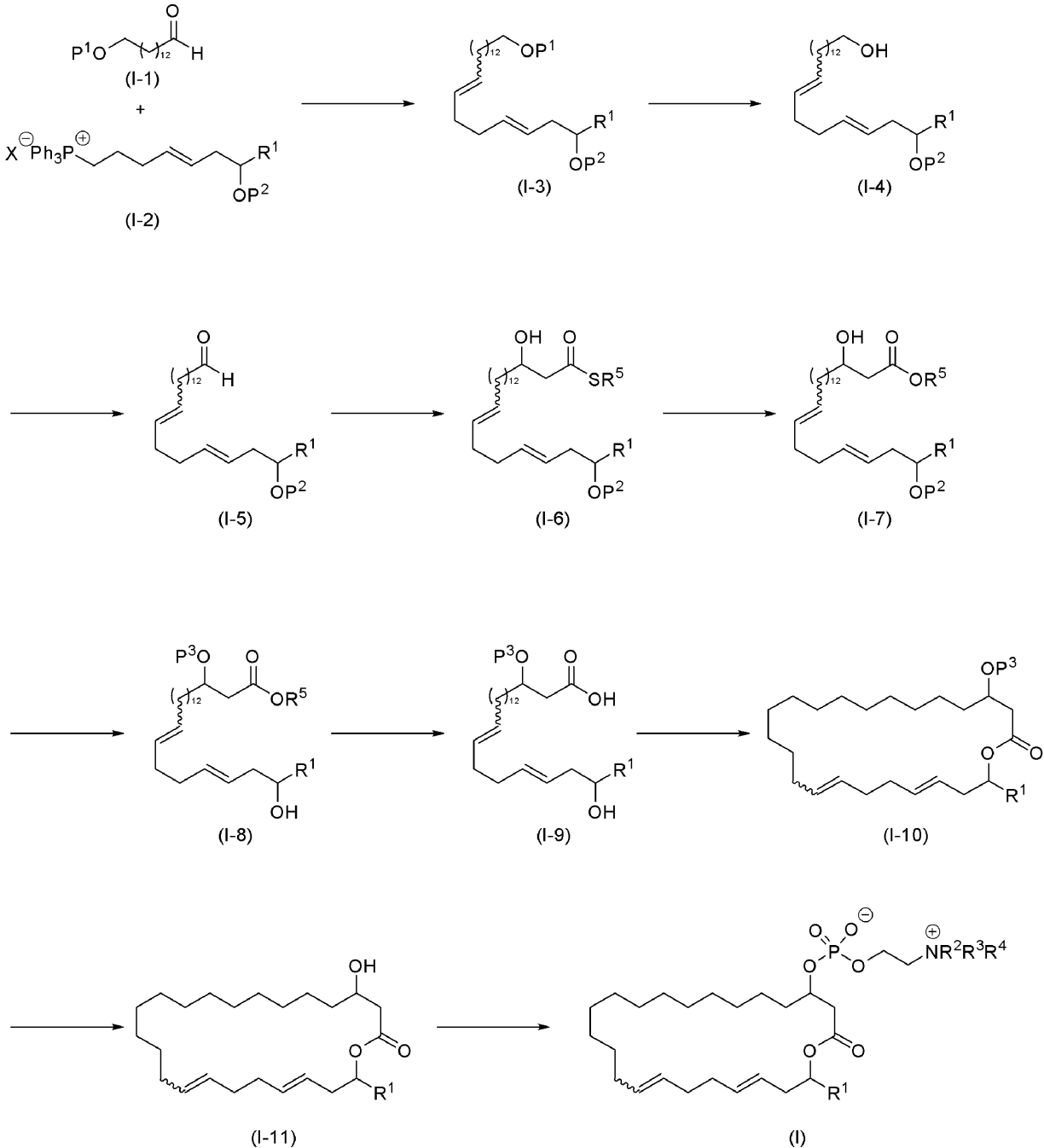
本発明における「置換されていてもよい」の置換基としては、例えば、水酸基、アルコキシカルボニル基、アミノ基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、ニトロ基、シアノ基、アルコキシ基、カルボキシル基、リン酸基等が挙げられる。

【0033】

以下、本発明の製造方法における各工程について、下記のスキームを参照して説明する。

40

【化 5 2】



10

20

30

【 0 0 3 4 】

工程 1

本発明においては、まず、上記式 (I - 1) で表される化合物と式 (I - 2) で表される化合物とを塩基の存在下に Wittig 反応に付すことにより、カップリングして、式 (I - 3) で表される化合物を合成する。

塩基としては、ブチルリチウム等のアルキルリチウム、フェニルリチウム等のアールリチウム、リチウムジイソプロピルアミド、ナトリウムヘキサメチルジシラジド等のヘキサメチルジシラザンのアルキル金属塩、カリウム tert - ブトキシド等のアルコールのアルカリ金属塩を用いることが好ましい。

反応溶媒としては、上記塩基に対して安定なものであれば特に制限はない。好ましくは、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテルなどのエーテル系溶媒が用いられる。前記溶媒は 1 種でもよく、2 種以上の混合溶媒も用いることができる。

反応温度としては、特に制限はないが、- 7 8 ~ 室温が好ましい。

40

50

工程 1 では、生成する二重結合の幾何異性を作り分けることができる。Z 体オレフィンが所望であれば、塩基としてナトリウムヘキサメチルジシラジド等のヘキサメチルジシラジンのアルキル金属塩を用いることが好ましい。E 体オレフィンが所望であれば、式 (I - 2) で表される化合物に対して 2 当量以上のブチルリチウム等のアルキルリチウム、フェニルリチウム等のアールリチウムを用いることが好ましい。

【0035】

工程 2

工程 2 では、式 (I - 3) で表される化合物における保護基 P^1 を脱保護して式 (I - 4) で表される化合物を合成する。

脱保護剤としては、保護基 P^1 及び P^2 の化学的性質に依存し、保護基 P^2 を損なうことなく、保護基 P^1 を脱保護できるものであれば、特に制限なく用いることができる。

10

【0036】

工程 3

工程 3 では、式 (I - 4) で表される化合物の 1 級水酸基を酸化して式 (I - 5) で表される化合物を合成する。

酸化剤としては、1 級水酸基をアルデヒドに酸化できるものであれば特に制限はなく、例えば、三酸化硫黄ピリジン錯体、過ルテニウム酸テトラプロピルアンモニウム、2, 2, 6, 6 - テトラメチル - 1 - ピペリジニルオキシラジカル、クロロクロム酸ピリジニウム、ニクロム酸ピリジニウム、1, 1, 1 - トリアセトキシ - 1, 1 - ジヒドロ - 1, 2 - ベンズヨードキソール - 3 (1H) - オンが好ましく用いられる

20

【0037】

工程 4

工程 4 では、式 (I - 5) で表される化合物をアルドール反応に付して式 (I - 6) で表される化合物を合成する。

本工程では、式 (I - 5) で表される化合物を求電子剤として用い、炭素鎖を 2 つ増加させることのできるエノラートを求核剤として用い、アルドール反応を行う。

求核剤であるエノラートとしては、酢酸エステル由来のシリルエノールエーテル等が好ましい。

【0038】

工程 5

工程 5 では、式 (I - 6) で表される化合物をエステル交換反応して式 (I - 7) で表される化合物を合成する。

本工程では、目的物のアルコキシ基部分に対応するアルコールを反応させることにより行われる。

30

【0039】

工程 6

【0040】

工程 6 では、式 (I - 7) で表される化合物を保護、脱保護して式 (I - 8) で表される化合物を合成する。

保護基 P^2 と P^3 としては、他の有機化合物に対する安定性等の化学的性質が異なるものであれば、特に制限なく用いることができる。

40

【0041】

工程 7

工程 7 では、式 (I - 8) で表される化合物を加水分解して式 (I - 9) で表される化合物を合成する。

加水分解に用いる試薬としては、エステルの加水分解に用いられるものであれば特に制限がなく、アルカリでも酸でも好ましく用いることができる。

【0042】

工程 8

工程 8 では、式 (I - 9) で表される化合物を環化して式 (I - 10) で表される化合

50

物を合成する。

環化に用いる試薬としては、マクロラクトン化に用いられているものであれば特に制限はなく、例えば、2-メチル-6-ニトロ安息香酸無水物(MNBA)が好ましく用いられる。

【0043】

工程9

工程9では、式(I-10)で表される化合物を脱保護して式(I-11)で表される化合物を合成する。

脱保護剤としては、保護基P³の化学的性質に依存し、化合物の構造を損なうものでなければ、特に制限なく用いることができる。

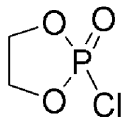
【0044】

工程10

工程10では、式(I-11)で表される化合物から式(I)で表される化合物を合成する。

反応は、式(I-11)で表される化合物と下記式

【化53】

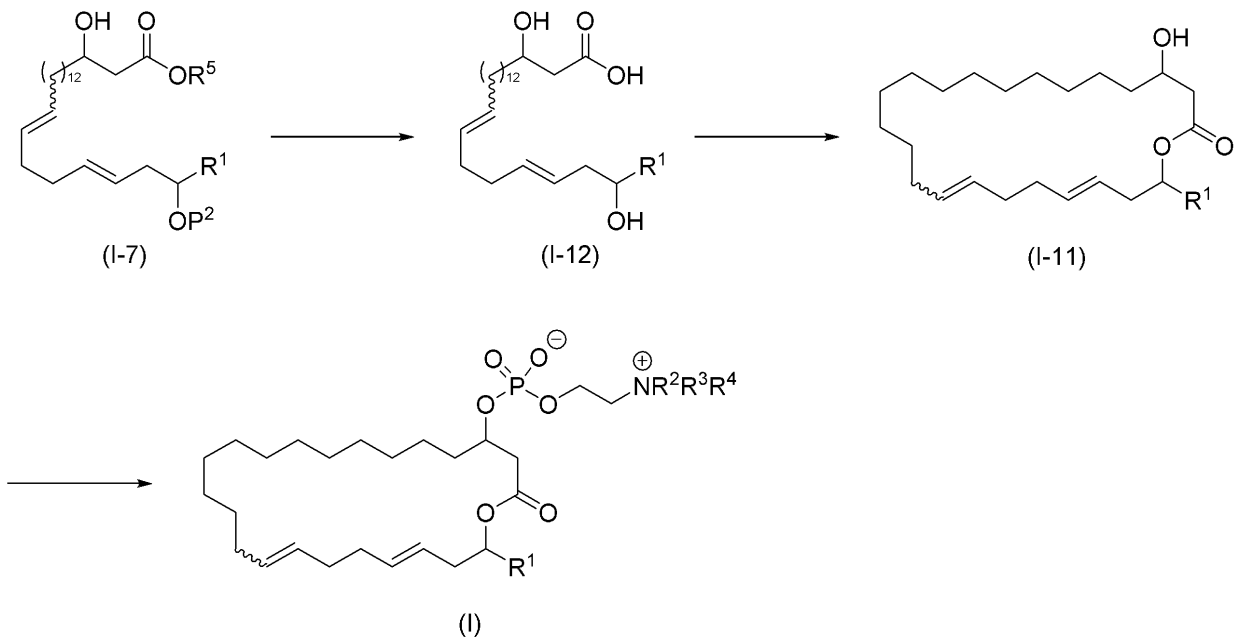


で表される化合物等のリン化合物を反応させ、続いてアミンR²R³R⁴Nと反応させることにより行われる。

【0045】

本発明では、前記式(I-7)で表される化合物から下記スキームにしたがって、式(I)で表されるユーシェアリライド類を製造することもできる。

【化54】



【0046】

上記スキームの方法では、式(I-7)で表される化合物の保護基P²を脱保護するとともに、エステルCOOR⁵をカルボン酸COOHに加水分解して、式(I-12)で表される化合物を合成する。脱保護に用いる試薬及び加水分解に用いる試薬は、化合物の構造を損なうものでなければ、特に制限なく用いることができる。

前記脱保護と加水分解は、1段階ずつ行ってもよいし、同時に行ってもよい。1段階ず

つ行う場合には、脱保護と加水分解の順番は特に制限されない。

【0047】

次に、式(I-12)で表される化合物を環化して式(I-11)で表される化合物を合成する。

環化に用いる試薬としては、マクロラクトン化に用いられているものであれば特に制限はなく、例えば、2-メチル-6-ニトロ安息香酸無水物(MNBA)が好ましく用いられる。

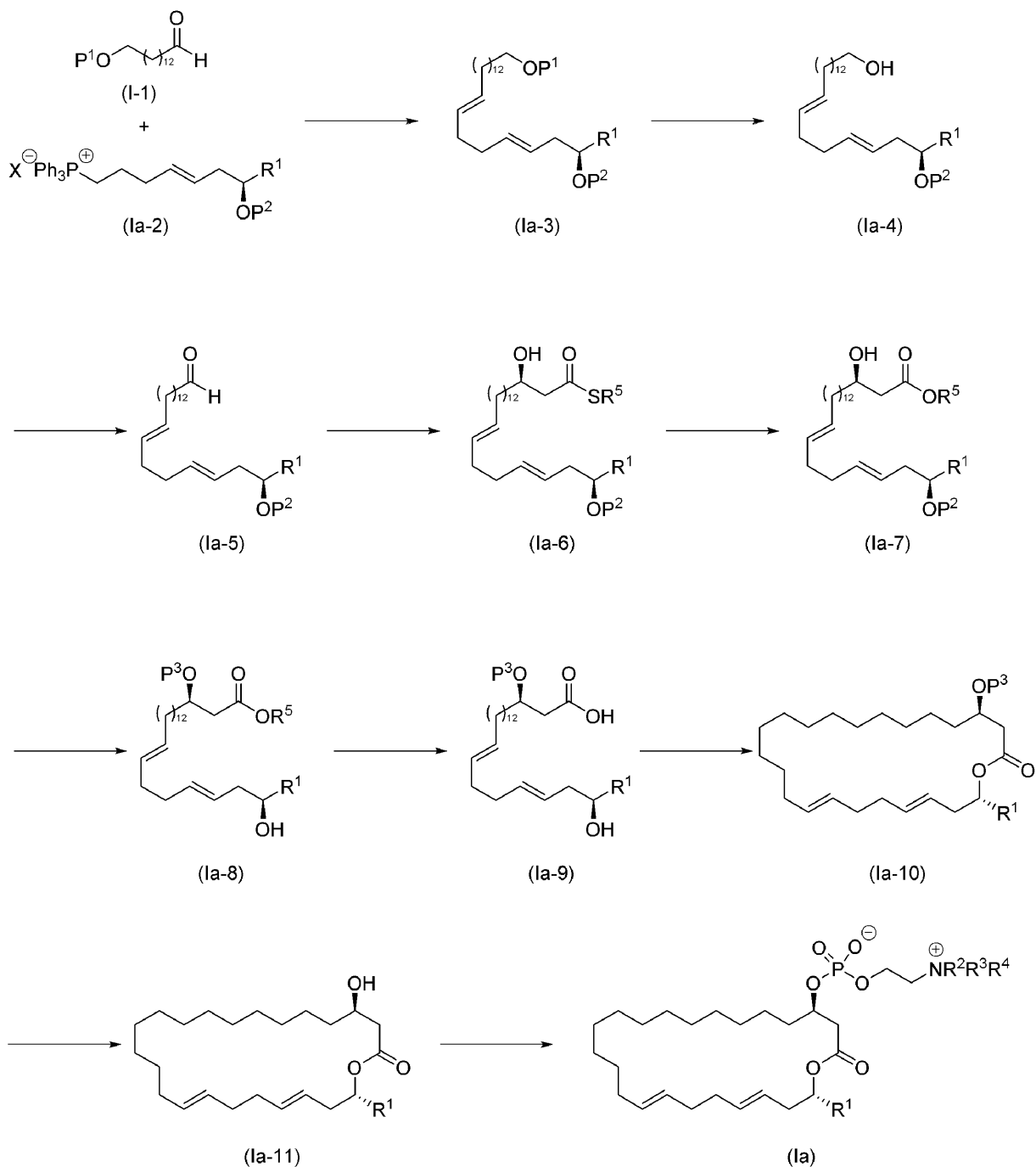
【0048】

最後に、前記工程10と同様の方法により、式(I)で表されるユーシェアライド類を合成する。

【0049】

上記製造方法は、立体化学が制御されたユーシェアライド類を製造するのに特に有用であり、以下のスキームを参照して詳述する。

【化55】



10

20

30

40

50

【 0 0 5 0 】

工程 1

式 (I - 1) で表される化合物と式 (I a - 2) で表される化合物とを塩基の存在下に Wittig 反応に付すことにより、カップリングして、式 (I a - 3) で表される化合物を合成する。

後の工程との関係から、式 (I - 1) 中の保護基 P¹ としては、tert - ブチルジメチルシリル基等の有機ケイ素系保護基、式 (I a - 2) 中の保護基 P² としては、ベンジルオキシメチル基 (B O M) が好ましい。

反応条件としては、E 体オレフィンを得るために、式 (I a - 2) で表される化合物に対して 2 当量以上のブチルリチウム等のアルキルリチウム、フェニルリチウム等のアリールリチウムを用いるシュロッサー条件が好ましい。

10

【 0 0 5 1 】

工程 2

工程 2 では、式 (I a - 3) で表される化合物における保護基 P¹ を脱保護して式 (I a - 4) で表される化合物を合成する。

脱保護剤としては、保護基 P¹ 及び P² の化学的性質に依存し、保護基 P² を損なうことなく、保護基 P¹ を脱保護できるものであれば、特に制限なく用いることができる。例えば、保護基 P¹ が tert - ブチルジメチルシリル基であり、保護基 P² がベンジルオキシメチル基 (B O M) である場合、脱保護剤としてテトラブチルアンモニウムフルオリド (T B A F) やフッ化水素酸等のフッ素系試薬を用いることが好ましい。

20

【 0 0 5 2 】

工程 3

工程 3 では、式 (I a - 4) で表される化合物の 1 級水酸基を酸化して式 (I a - 5) で表される化合物を合成する。

酸化剤としては、1 級水酸基をアルデヒドに酸化できるものであれば特に制限はなく、例えば、三酸化硫黄ピリジン錯体が好ましく用いられる。

【 0 0 5 3 】

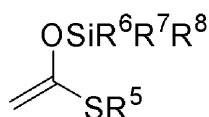
工程 4

工程 4 では、式 (I a - 5) で表される化合物をアルドール反応に付して式 (I a - 6) で表される化合物を合成する。

30

本工程は、スズ化合物及びキラルジアミン化合物の存在下に、式 (I a - 5) で表される化合物と下記式

【化 5 6】



(式中、R⁵ は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基、R⁶ ~ R⁸ は独立に置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

40

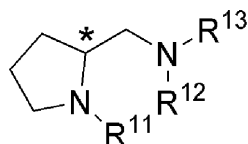
で表されるシリルエノールエーテルを反応させる、いわゆる向山アルドール反応により行われる。

【 0 0 5 4 】

スズ化合物としては、スズトリフラートが好ましく用いられる。

キラルジアミンとしては、例えば、以下の式

【化57】

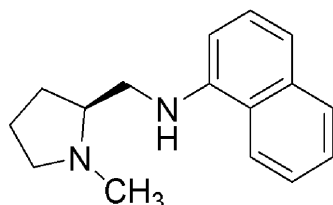


(式中、R¹¹は炭化水素基を表し、R¹²およびR¹³は独立に水素原子、アリール基を表し、R¹²およびR¹³は一緒になって環を形成していてもよい。)

で表される化合物が好ましく用いられ、その中でも、以下の式

10

【化58】



で表される化合物が特に好ましく用いられる。

なお、スズ化合物とキラルジアミンについては、予め錯体となったものを用いてもよい。

20

【0055】

反応温度としては、高い立体選択性を得る観点から低温が好ましく、具体的には、-78 ~ 室温が好ましい。反応溶媒としては、非プロトン性の非配位性溶媒が好ましく用いられ、具体的には、ジクロロメタン等のハロゲン系溶媒、プロピオニトリル等のニトリル系溶媒が好ましく用いられる。また、立体選択性や収率を向上させるために、フッ化トリブチルスズや二酢酸ジブチルスズなどのスズ(IV)塩をさらに添加してもよい。

【0056】

なお、立体選択性や収率を損なわない範囲で、上記の反応条件を適宜改変した条件で反応を行ってもよく、例えば、Isamu Shiina, The Chemical Record, 2014年1月25日, 第14巻, 第144-183頁およびそこで引用される他の文献に記載される反応条件で反応を行ってもよい。

30

【0057】

工程5

工程5では、式(Ia-6)で表される化合物をエステル交換反応して式(Ia-7)で表される化合物を合成する。

本工程では、目的物のアルコキシ基部分に対応するアルコールを反応させることにより行われる。反応条件としては、上記アルコールの他に、トリフルオロ酢酸銀、塩基を添加することが好ましい。

【0058】

工程6

工程6では、式(Ia-7)で表される化合物を保護、脱保護して式(Ia-8)で表される化合物を合成する。

保護基P²とP³としては、他の有機化合物に対する安定性等の化学的性質が異なるものであれば、特に制限なく用いることができる。例えば、P²がベンジルオキシメチル(BOM)であり、P³が4-メトキシベンジル基(PMB)であることが好ましい。

40

【0059】

工程7

工程7では、式(Ia-8)で表される化合物を加水分解して式(Ia-9)で表される化合物を合成する。

50

加水分解に用いる試薬としては、エステルの加水分解に用いられるものであれば特に制限がなく、アルカリでも酸でも好ましく用いることができ、例えば、水酸化リチウムが好ましい。

【0060】

工程8

工程8では、式(I a - 9)で表される化合物を環化して式(I a - 10)で表される化合物を合成する。

環化に用いる試薬としては、マクロラクトン化に用いられているものであれば特に制限はない。反応性、収率などの効率性の観点から、2-メチル-6-ニトロ安息香酸無水物(M N B A)が環化の試薬として好ましく用いられる。

【0061】

工程9

工程9では、式(I a - 10)で表される化合物を脱保護して式(I a - 11)で表される化合物を合成する。

脱保護剤としては、保護基P³の化学的性質に依存し、化合物の構造を損なうものでなければ、特に制限なく用いることができる。例えば、P³が4-メトキシベンジル(P M B)である場合、2,3-ジクロロ-5,6-ジシアノ-p-ベンゾキノン(D D Q)が脱保護剤として好ましく用いられる。

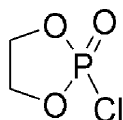
【0062】

工程10

工程10では、式(I a - 11)で表される化合物から式(I)で表される化合物を合成する。

反応は、式(I - 11)で表される化合物と下記式

【化59】



で表される化合物等のリン化合物を反応させ、続いてアミンR²R³R⁴Nと反応させることにより行われる。

【0063】

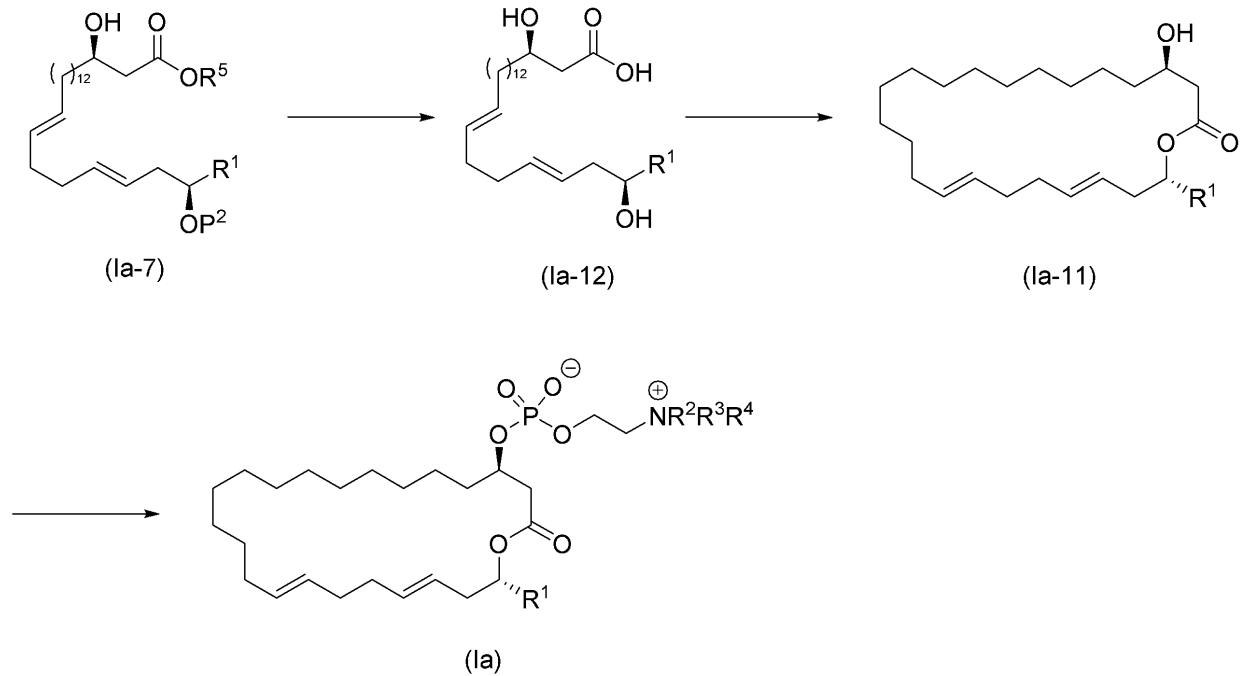
本発明では、前記式(I a - 7)で表される化合物から下記スキームにしたがって、式(I a)で表されるユーシェアリライド類を製造することもできる。

10

20

30

【化60】



10

20

【0064】

上記スキームの方法では、式(Ia-7)で表される化合物の保護基P²を脱保護するとともに、エステルCOOR⁵をカルボン酸COOHに加水分解して、式(Ia-12)で表される化合物を合成する。脱保護に用いる試薬及び加水分解に用いる試薬は、化合物の構造を損なうものでなければ、特に制限なく用いることができる。

前記脱保護と加水分解は、1段階ずつ行ってもよいし、同時に行ってもよい。1段階ずつ行う場合には、脱保護と加水分解の順番は特に制限されない。

【0065】

次に、式(Ia-12)で表される化合物を環化して式(Ia-11)で表される化合物を合成する。

30

環化に用いる試薬としては、マクロラクトン化に用いられているものであれば特に制限はなく、例えば、2-メチル-6-ニトロ安息香酸無水物(MNBA)が好ましく用いられる。

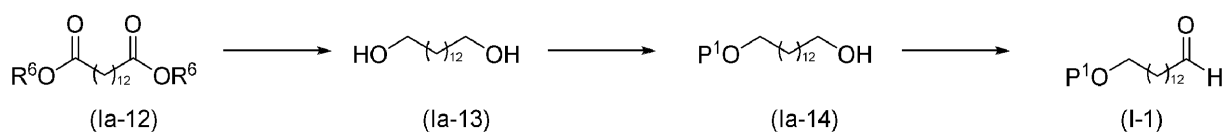
【0066】

最後に、前記工程10と同様の方法により、式(Ia)で表されるユーシェアリライド類を合成する。

【0067】

式(I-1)で表される化合物は、以下の製造スキームに従って製造することができる。

【化61】



40

【0068】

式(Ia-12)で表される化合物を、水素化アルミニウムリチウム(LAH)等の還元剤で還元して式(Ia-13)で表される化合物を合成する。

式(Ia-13)で表される化合物において、1か所の1級水酸基のみを保護基P¹で保護して式(Ia-14)で表される化合物を合成する。

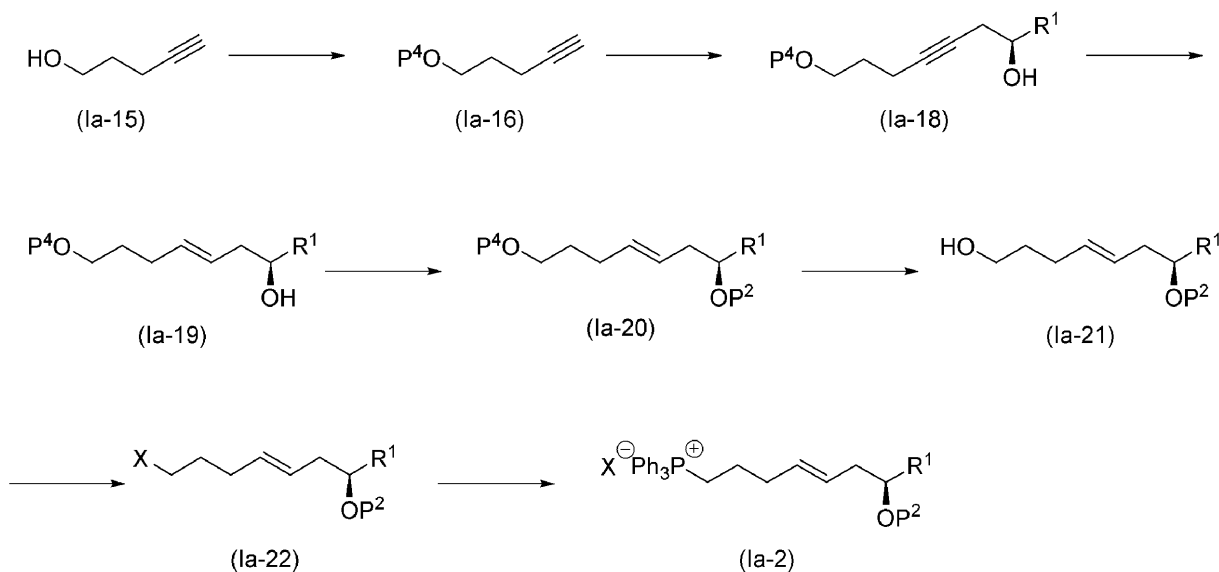
50

式 (I a - 14) で表される化合物の 1 級水酸基を酸化して式 (I - 1) で表される化合物を合成することができる。

【0069】

式 (I a - 2) で表される化合物は、以下の製造スキームに従って製造することができる。

【化62】

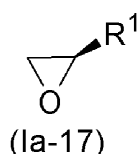


【0070】

式 (I a - 15) で表される化合物の水酸基を P⁴ で保護して式 (I a - 16) で表される化合物を合成する。保護基 P⁴ としては、水酸基の保護基として用いられるのであれば特に制限がなく、例えば、テトラヒドロピラン - 2 - イル基 (THP) が好ましい。

式 (I a - 16) で表される化合物とブチルリチウム等の塩基を反応させてアセチリドとした後に、式 (I a - 17)

【化63】



(式中、R¹ は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表されるエポキシ化合物を反応させて式 (I a - 18) で表される化合物を合成する。この反応では、式 (I a - 17) における R¹ が置換されていてもよい炭化水素基である場合、不斉炭素が存在するが、上記化学構造式とは絶対配置の異なる光学活性エポキシ化合物を用いれば、上記式 (I a - 18) で表される化合物とは絶対配置の異なる化合物を得ることができる。したがって、用いる光学活性エポキシ化合物の絶対配置によって、2 4 員マクロライドの 2 3 位の立体化学を制御することができる。

【0071】

式 (I a - 18) で表される化合物の三重結合を水素化アルミニウムリチウム等の還元剤で還元して式 (I a - 19) で表される化合物を合成する。

式 (I a - 19) で表される化合物の 2 級水酸基を保護基 P² で保護して式 (I a - 20) で表される化合物を合成する。

式 (I a - 20) で表される化合物の保護基 P⁴ を脱保護して式 (I a - 21) で表される化合物を合成する。

式 (I a - 21) で表される化合物の水酸基をハロゲン化して式 (I a - 22) で表される化合物を合成する。

10

20

30

40

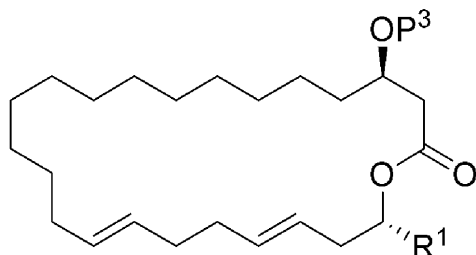
50

式 (I a - 2 2) で表される化合物をトリフェニルホスフィンと反応させて式 (I a - 2) で表される化合物を合成することができる。

【 0 0 7 2 】

創薬研究においては、一つの間体から様々な誘導体を製造できることが時間的、経済的に重要である。そのような観点から、本発明では下記の式 (I I)

【 化 6 4 】



(II)

10

(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、 P^3 は水素原子又は保護基を表す。)

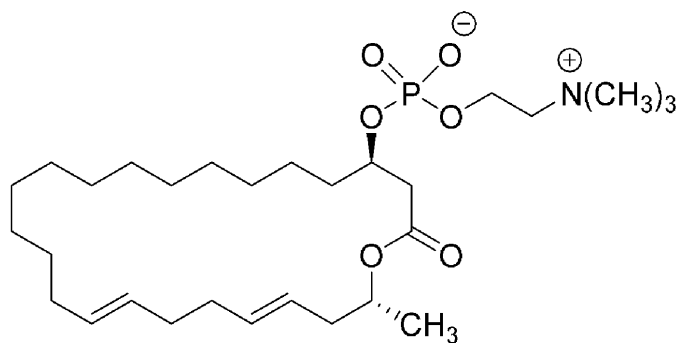
で表される化合物は、例えば 2 級アルコール部分を手掛かりにして様々な誘導体を製造することが可能であり、重要な中間体である。

20

【 0 0 7 3 】

上記製造スキームに従えば、様々なユーシェアリライド類、例えば以下に示す式 (A) ~ (H) の化合物を製造することができる。なお、式 (A) 及び (E) ~ (G) で表される光学活性ユーシェアリライド類は文献に未収載の新規化合物である。

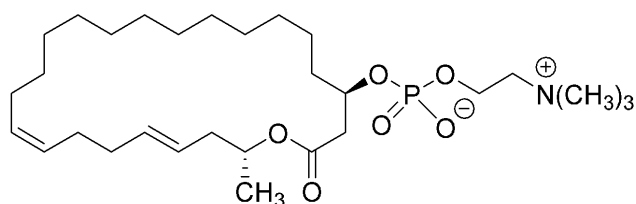
【 化 6 5 】



(A)

30

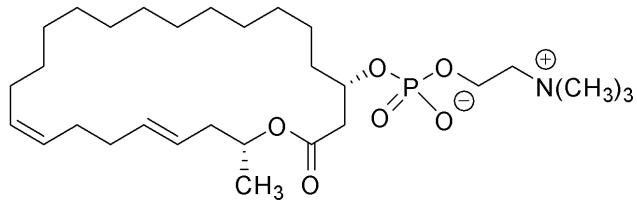
【 化 6 6 】



(B)

40

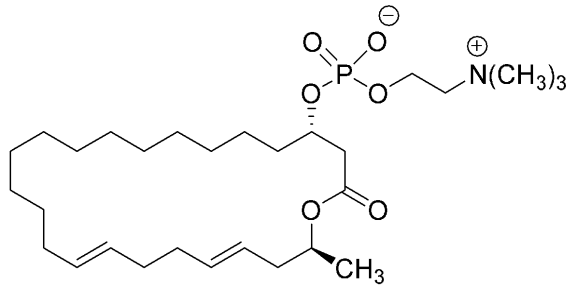
【化 6 7】



(C)

【化 6 8】

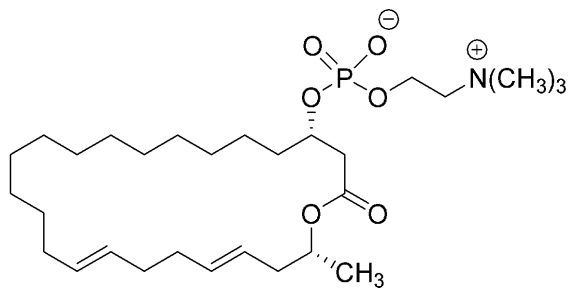
10



(D)

20

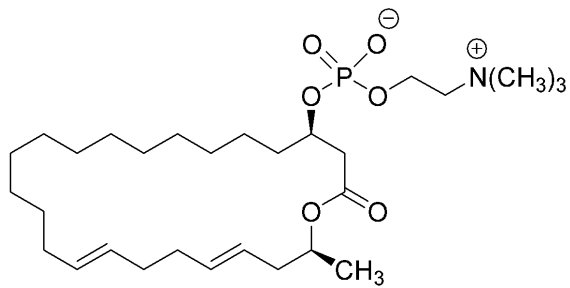
【化 6 9】



(E)

30

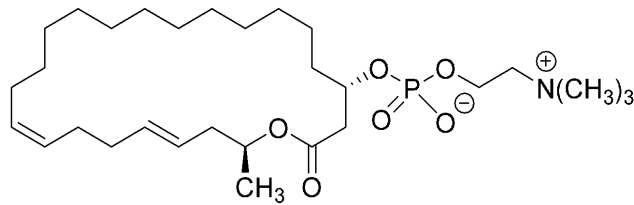
【化 7 0】



(F)

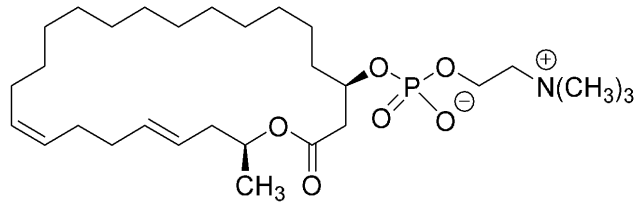
40

【化 7 1】



(G)

【化 7 2】



(H)

10

【0074】

本発明の製造方法に従って製造される式 (I) で表される化合物は生理活性を示すので、医薬として使用することができる。

20

【0075】

本発明の式 (I) で表される化合物を医薬として用いる場合、通常、製剤化に使用される賦形剤、担体および希釈剤などの製剤補助剤を適宜混合してもよい。これらは、常法にしたがって、錠剤、カプセル剤、散剤、シロップ剤、顆粒剤、丸剤、懸濁剤、乳剤、液剤、粉体制剤、坐剤、点眼剤、点鼻剤、点耳剤、貼付剤、軟膏剤または注射剤などの形態で、経口または非経口で投与することができる。また投与方法、投与量および投与回数は、患者の年齢、体重および症状に応じて適宜選択することができる。通常、成人に対しては、経口または非経口（たとえば、注射、点滴および直腸部位への投与など）投与により、1日、0.01 ~ 1000 mg / kg を1回から数回に分割して投与すればよい。

30

本発明の式 (I) で表される化合物は、グラム陽性菌、グラム陰性菌、嫌気性菌、抗酸菌等によって引き起こされる人間や動物の局所性感染症、または全身性感染症を治療するのに有用である。

【0076】

本発明の式 (I) で表される化合物は、耐性菌感染症を治療または予防するのに有用である。

耐性菌としては、メチシリン耐性黄色ブドウ球菌 (MRSA)、バンコマイシン耐性腸球菌 (VRE)、及びバンコマイシン耐性黄色ブドウ球菌 (VRSA) 等が挙げられる。

【0077】

本発明における「治療有効量」とは、菌感染症の発症を防止する、症状を緩和する、進行を止める、または臨床症状改善などの所望の生物学的結果をもたらす化合物の量をいう。

40

本発明における「対象」とは、哺乳類、植物、下等動物、または細胞培養液をいう。一つの実施形態では、対象は抗菌治療を必要とするヒトまたは他の動物患者である。

本発明における「投与」とは、本発明の化合物（例えば、式 (I) で表される化合物）を、治療を必要としている対象に提供することをいう。好ましくは、該対象は哺乳類、より好ましくは、ヒトである。

【実施例】

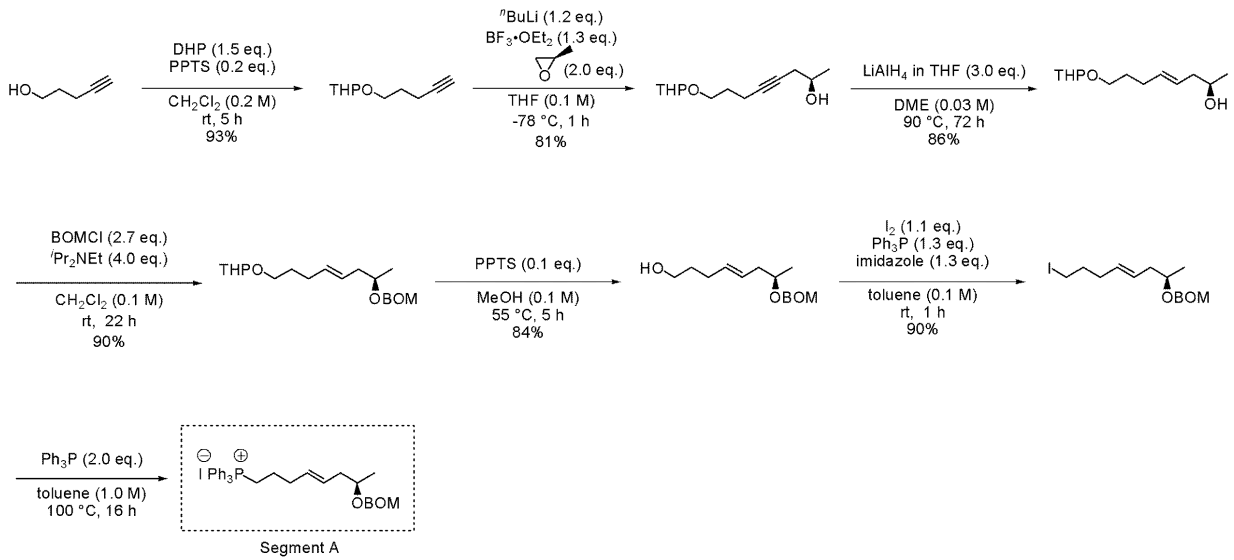
【0078】

以下に、具体的な合成スキームとともに本発明の実施例を示すが、本発明は、特にこれ

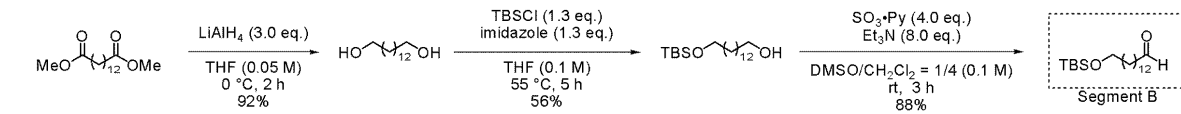
50

により限定されるものではない。

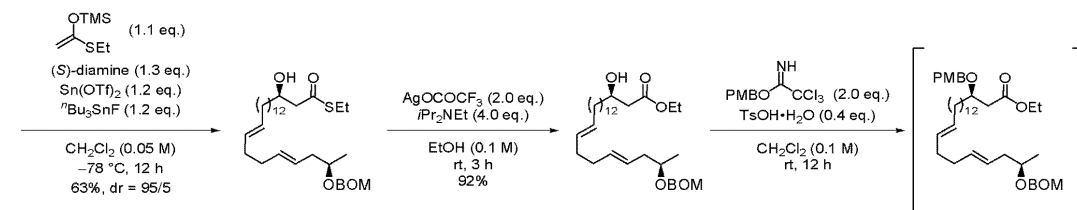
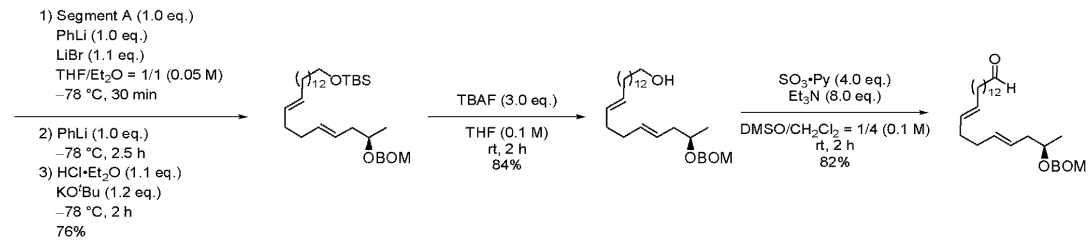
【化73】



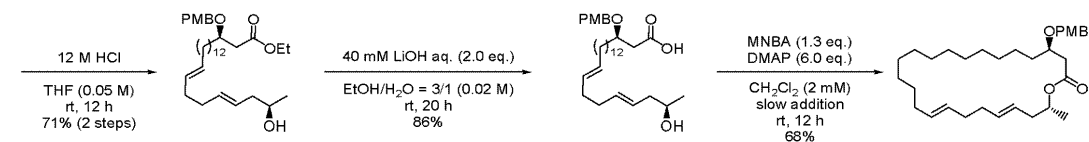
10



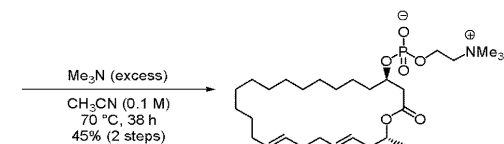
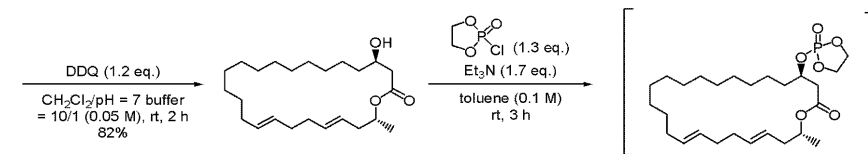
20



30



40



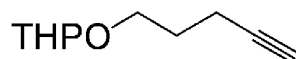
(3R,16E,20E,23R)-Eushearilide

50

【0079】

製造例 1

【化74】

化合物(1)

4 - ペンチン - 1 - オール (670 mg, 7.78 mmol) の塩化メチレン (39 mL) 溶液を 0 に冷却し、PPTS (ピリジニウム - p - トルエンスルホネート) (391 mg, 1.56 mmol)、DHP (ジヒドロピラン) (0.99 mL, 11.7 mmol) を加えた後に室温に昇温し5時間撹拌した。反応系を 0 に冷却して飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて反応を停止し、有機相を分取した後に水相を塩化メチレンで3回抽出した。有機相を合わせて水、および飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィ (Hexane / ethyl acetate = 12 / 1) によって精製し、化合物(1) (1.22 g, 93%) を得た。

Rf = 0.4 (hexane / ethyl acetate = 10 / 1)

¹H - NMR (500 MHz, CDCl₃): 4.60, 3.89 - 3.81, 3.53 - 3.46, 2.31, 1.94, 1.82, 1.71, 1.59 - 1.50

¹³C - NMR (125 MHz, CDCl₃): 94.4, 82.6, 70.1, 68.0, 65.2, 39.9, 38.3, 35.7, 31.0, 27.7

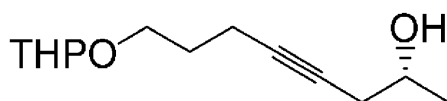
HR - MS (ESI - TOF): m/z C₁₀H₁₆O₂Na [M + Na]⁺ 理論値: 191.1043、測定値: 191.1040

IR (neat): 3302, 2947, 2869 cm⁻¹

【0080】

製造例 2

【化75】

化合物(2)

化合物(1) (613 mg, 3.64 mmol) の THF (テトラヒドロフラン) (36 mL) 溶液を -78 に冷却し、ⁿBuLi (2.6 M in hexane, 1.68 mL, 4.37 mmol) を滴下した後に20分間撹拌した。BF₃·OEt₂ (三フッ化ホウ素ジエチルエーテル錯体) (0.59 mL, 4.73 mmol) をゆっくりと滴下した後に10分間撹拌し、(R) - プロピレンオキシド (0.51 mL, 7.28 mmol) を滴下し -78 のまま1時間撹拌した。飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて反応を停止し、有機相を分取した後に水相を酢酸エチルで3回抽出した。有機相を合わせて飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物シリカゲルカラムクロマトグラフィ (hexane / ethyl acetate = 3 / 1) によって精製し、化合物(2) (663 mg, 81%) を得た。

Rf = 0.4 (hexane / ethyl acetate = 3 / 1)

¹H - NMR (500 MHz, CDCl₃): 4.59, 3.91 - 3.82, 3.53 - 3.45, 2.38 - 2.27, 2.07, 1.83 - 1.68, 1.61 - 1.50, 1.23

¹³C - NMR (125 MHz, CDCl₃): 98.8, 82.4, 76.6, 66.5, 65.9, 62.3, 30.7, 29.4, 29.0, 25.4, 22.2, 19

. 5 , 1 5 . 6

HR - MS (ESI - TOF) : m / z $C_{13}H_{22}O_3Na [M + Na]^+$ 理論値

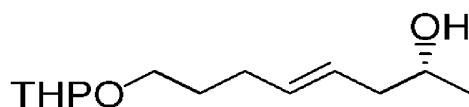
: 249.1461、測定値 : 249.1458

IR (neat) : 3471, 2947 cm^{-1}

【0081】

製造例 3

【化76】



10

化合物 (3)

化合物 (2) (145 mg , 0.641 mmol) の 1, 2 - ジメトキシエタン (21 mL) 溶液を 0 に冷却し、LiAlH₄ (1.0 M in THF , 1.9 mL , 1.9 mmol) を加えた後に、90 で 72 時間加熱還流した。反応系を 0 に冷却し、メタノール、飽和酒石酸カリウムナトリウム水溶液を加えて反応を停止し有機相を分取した後に水相をジエチルエーテルで 3 回抽出した。有機相を合わせて水及び飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲル薄層クロマトグラフィー (hexane / ethyl acetate = 3 / 1) によって精製し、化合物 (3) (126 mg , 86 %)

20

Rf = 0.5 (hexane / ethyl acetate = 1 / 1)

¹H - NMR (500 MHz , CDCl₃) : 5.55 , 5.44 , 4.56 , 3.90 - 3.72 , 3.49 , 3.39 , 2.23 - 2.04 , 1.83 , 1.73 - 1.65 , 1.60 - 1.50 , 1.18

¹³C - NMR (125 MHz , CDCl₃) : 133.8 , 126.4 (126.4) , 98.9 , 67.2 , 67.1 , 66.9 , 62.4 , 42.6 (42.5) , 30.8 , 29.4 (29.3) , 25.5 , 22.6 , 19.7
HR - MS (ESI - TOF) : m / z $C_{13}H_{24}O_3Na [M + Na]^+$ 理論値

: 251.1618、測定値 : 251.1611

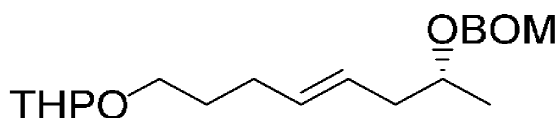
IR (neat) : 3433, 2939, 2877 cm^{-1}

30

【0082】

製造例 4

【化77】



40

化合物 (4)

化合物 (3) (171 mg , 0.748 mmol) の塩化メチレン (7.5 mL) 溶液を 0 に冷却し、ジイソプロピルエチルアミン (0.52 mL , 2.98 mmol)、BOMCl (ブトキシメチルクロリド) (0.31 mL , 2.36 mmol)、TBAI (テトラブチルアンモニウムヨード) (55 mg , 0.15 mmol) を加えた後に 22 時間攪拌した。飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて反応を停止し、有機相を分取した後に水相を塩化メチレンで 3 回抽出した。有機相を合わせて水及び飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲル薄層クロマトグラフィー (hexane / ethyl acetate = 5 / 1) によって精製し、化合物 (4) (235 mg , 90 %) を得た。

Rf = 0.7 (hexane / ethyl acetate = 2 / 1)

50

$^1\text{H-NMR}$ (500 MHz, CDCl_3): 7.35 - 7.27, 5.48, 4.79, 4.62, 4.57, 3.88 - 3.71, 3.49, 3.38, 2.28, 2.16, 2.09, 1.81, 1.69, 1.54, 1.17

$^{13}\text{C-NMR}$ (125 MHz, CDCl_3): 138.0, 132.5, 127.8, 127.6, 126.5, 98.8, 92.8, 73.0, 62.3, 40.0, 30.7, 29.5, 29.3, 25.5, 19.9, 19.6

HR-MS (ESI-TOF): m/z $\text{C}_{21}\text{H}_{32}\text{O}_4\text{Na} [\text{M} + \text{Na}]^+$ 理論値: 371.2193、測定値: 371.2186

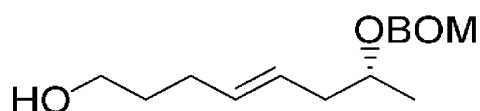
IR (neat): 2988, 2885 cm^{-1}

【0083】

10

製造例 5

【化78】



化合物 (5)

化合物 (4) (107 mg, 0.308 mmol) のメタノール (3.1 mL) 溶液に PPTS (7.7 mg, 0.03087 mmol) を加えた後に 55 に昇温し、5 時間 20 攪拌した。反応系を室温に戻し飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて反応を停止し、有機相を分取した後に水相をクロロホルムで 3 回抽出した。有機相を合わせて水及び飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲル薄層クロマトグラフィ (hexane/ethyl acetate = 3/1) によって精製し、化合物 (5) (81.3 mg, 84%) を得た。

Rf = 0.3 (hexane/ethyl acetate = 3/1)

$^1\text{H-NMR}$ (500 MHz, CDCl_3): 7.35 - 7.26 (m, 5H, BOM), 5.52 (dt, $J = 15.2, 6.8$ Hz, 1H, 4-H or 5-H), 5.47 (dt, $J = 15.2, 6.8$ Hz, 1H, 4-H or 5-H), 4.79 (m, 2H, BOM), 4.62 (m, 2H, BOM), 3.81 (ddq, $J = 6.0, 6.0, 6.0$ Hz, 1H, 7-H), 3.64 (t, $J = 6.4$ Hz, 2H, 1-H), 2.28 (ddd, $J = 13.2, 6.0, 6.8$ Hz, 1H, 6-H), 2.18 (ddd, $J = 13.2, 6.8, 6.0$ Hz, 1H, 6-H), 2.10 (dt, $J = 6.8, 6.0$ Hz, 2H, 3-H), 1.63 (tt, $J = 6.4, 6.0$ Hz, 2H, 2-H), 1.18 (d, $J = 6.0$ Hz, 3H, 8-H)

30

$^{13}\text{C-NMR}$ (125 MHz, CDCl_3): 138.1 (BOM), 132.4 (C4), 128.4 (BOM), 127.8 (BOM), 127.6 (C5), 126.8 (BOM), 92.8 (BOM), 72.9 (BOM), 69.3 (C7), 40.0 (C6), 32.3 (C2), 29.1 (C3), 19.9 (C8)

IR (neat): 3409, 2931 cm^{-1}

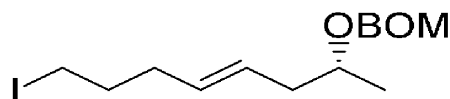
40

$[\alpha]_{\text{D}}^{20} + 7.73$ (c 1.17, CHCl_3)

【0084】

製造例 6

【化79】



化合物 (6)

化合物 (5) (1.31 g, 4.96 mmol) のトルエン (50 mL) 溶液にイミダ 50

ゾール (440 mg, 6.45 mmol)、PPh₃ (トリフェニルホスフィン) (1.69 g, 6.45 mmol)、ヨウ素 (1.39 g, 5.46 mmol) を順次加え室温で1時間攪拌した。反応系を0 に冷却して飽和チオ硫酸ナトリウム水溶液を加えて反応を停止し、有機相を分取した後に水相をジエチルエーテルで3回抽出した。有機相を合わせて水及び飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (hexane/ethyl acetate = 10/1) によって精製し、化合物 (6) (1.67 g, 90%) を得た。

Rf = 0.4 (hexane/ethyl acetate = 10/1)

¹H-NMR (500 MHz, CDCl₃): 7.35 - 7.26 (m, 5H, BOM), 5.52 (dt, J = 15.2, 6.8 Hz, 1H, 4-H or 5-H), 5.42 (dt, J = 15.2, 6.8 Hz, 1H, 4-H or 5-H), 4.79 (m, 2H, BOM), 4.62 (m, 2H, BOM), 3.80 (ddq, J = 6.4, 6.2, 6.0 Hz, 1H, 7-H), 3.17 (t, J = 6.8 Hz, 2H, 1-H), 2.28 (ddd, J = 14.0, 6.8, 6.4 Hz, 1H, 6-H), 2.18 (ddd, J = 14.0, 6.8, 6.2 Hz, 1H, 6-H), 2.11 (dt, J = 6.8, 6.8 Hz, 2H, 3-H), 1.87 (tt, J = 6.8, 6.8 Hz, 2H, 2-H), 1.18 (d, J = 6.4 Hz, 3H, 8-H)

¹³C-NMR (125 MHz, CDCl₃): 138.0 (BOM), 130.6 (C4), 128.4 (BOM), 127.9 (BOM), 127.8 (C5), 127.6 (BOM), 92.9 (BOM), 72.9 (BOM), 79.3 (C7), 40.0 (C6), 33.2 (C3), 32.9 (C2), 20.0 (C8), 6.4 (C1)

HR-MS (ESI-TOF): m/z C₁₆H₂₃IO₂Na [M + Na]⁺ 理論値: 397.0635、測定値: 397.0646

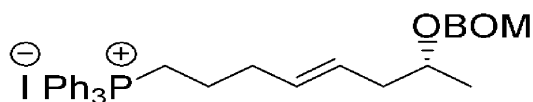
IR (neat): 3031, 2962, 2931, 2892 cm⁻¹

[]_D²⁰ + 5.25 (c 1.27, CHCl₃)

【0085】

製造例 7

【化80】



化合物 (7)

化合物 (6) (2.89 g, 7.96 mmol) のトルエン (8.0 mL) 溶液に PPh₃ (4.17 g, 15.9 mmol) を加え、100 で16時間加熱還流した。減圧下、溶媒を留去した後にその混合物を少量の塩化メチレンとヘキサンの混合溶媒で10回以上洗浄し、得られた粗生成物の精製は行わず ¹H-NMR で純度を確認し次の反応に用いた。

¹H-NMR (500 MHz, CDCl₃): 7.82 (m, 9H, Ar), 7.77 (m, 6H, Ar), 7.35 - 7.26 (m, 5H, BOM), 5.51 (dt, J = 15.2, 6.8 Hz, 1H, 4-H or 5-H), 5.38 (dt, J = 15.2, 6.8 Hz, 1H, 4-H or 5-H), 4.71 (m, 2H, BOM), 4.54 (m, 2H, BOM), 3.75 (ddq, J = 6.8, 6.4, 6.4 Hz, 1H, 7-H), 3.66 (dt, J = 12.6, 3.3 Hz, 1H, 1-H), 3.62 (dt, J = 12.6, 3.3 Hz, 1H, 1-H), 2.39 (dt, J = 7.2, 6.8 Hz, 2H, 3-H), 2.24 (ddd, J = 14.4, 6.8, 6.8 Hz, 1H, 6-H), 2.14 (ddd, J = 14.4, 6.8, 6.4 Hz, 1H, 6-H), 1.71 (dtt, J = 15.2, 7.2, 3.3 Hz, 2H, 2-H), 1.13 (d

, $J = 6.4 \text{ Hz}$, 3 H , $8 - \text{H}$)

【0086】

製造例 8

【化 8 1】



化合物 (8)

LiAlH₄ (1.73 g, 45.6 mmol) の THF (280 mL) 溶液を 0 に冷却し、テトラデカン二酸ジメチル (4.35 g, 15.2 mmol) の THF (20 mL) 溶液をゆっくりと滴下した。0 のまま 2 時間攪拌し、メタノール、1 N HCl を用いて反応を停止した。有機相を分取した後に水相をジエチルエーテルで 3 回抽出した。有機相を合わせて水及び飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、化合物 (8) (3.22 g, 92%) を得た。

Rf = 0.3 (chloroform / CH₃OH = 6 / 1)

¹H - NMR (500 MHz, CDCl₃) : 3.65, 1.58, 1.33

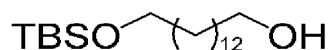
¹³C - NMR (125 MHz, CDCl₃) : 63.1, 32.8, 29.6, 29.6, 29.5, 29.4, 25.7

IR (film) : 3409, 3347, 2923, 2854 cm⁻¹

【0087】

製造例 9

【化 8 2】



化合物 (9)

化合物 (8) (922 mg, 4.00 mmol) の THF (40 mL) 溶液にイミダゾール (354 mg, 5.20 mmol) を加え 0 に冷却し、TBSCl (tert - ブチルジメチルクロロシラン) (784 mg, 5.20 mmol) を加えた。55 に昇温し 5 時間攪拌し、飽和塩化アンモニウム水溶液を用いて反応を停止した。有機相を分取した後に水相をジエチルエーテルで 3 回抽出し、有機相を合わせて水及び飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (hexane / ethyl acetate = 10 / 1) によって精製し、化合物 (9) (743 mg, 56%) を得た。

Rf = 0.2 (hexane / ethyl acetate = 5 / 1)

¹H - NMR (500 MHz, CDCl₃) : 3.60, 2.28, 1.65 - 1.23, 0.89, 0.063

¹³C - NMR (125 MHz, CDCl₃) : 63.4, 63.1, 32.9, 32.8, 29.6, 29.6, 29.6, 29.4, 29.4, 26.0, 25.8, 25.7, 25.6, - 5.25

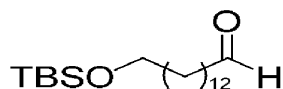
HR - MS (ESI - TOF) : m / z C₂₀H₄₄O₂SiNa [M + Na]⁺ 理論値 : 367.3003、測定値 : 367.3001

IR (neat) : 3394, 2927, 2865 cm⁻¹

【0088】

製造例 10

【化 8 3】



化合物 (1 0)

化合物 (9) (3 4 4 m g , 1 . 0 m m o l) の塩化メチレン (8 . 0 m L) と D M S O (ジメチルスルホキシド) (2 . 0 m L) の混合溶液に $E t_3 N$ (トリエチルアミン) (1 . 1 m L , 8 . 0 m m o l) を加え 0 ° に冷却し、 $S O_3 \cdot P y$ 錯体 (三酸化硫黄ピリジン錯体) (6 3 7 m g , 4 . 0 m m o l) を加えた。室温に昇温し 2 時間攪拌し、飽和塩化アンモニウム水溶液を用いて反応を停止した。有機相を分取した後に水相を酢酸エチルで 3 回抽出し、有機相を合わせて水及び飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲル薄層クロマトグラフィー (hexane / ethyl acetate = 5 / 1) によって精製し、化合物 (1 0) (3 0 2 m g , 8 8 %) を得た。

10

$R_f = 0 . 4$ (hexane / ethyl acetate = 1 0 / 1)

$^1 H - NMR$ (5 0 0 M H z , $C D C l_3$) : 9 . 7 7 , 3 . 6 0 , 2 . 4 0 , 1 . 6 7 - 1 . 4 6 , 1 . 2 6 , 0 . 8 9 , 0 . 0 4 5

$^{13} C - NMR$ (1 2 5 M H z , $C D C l_3$) : 2 0 2 . 9 , 6 3 . 3 , 4 3 . 9 , 3 2 . 9 , 2 9 . 6 , 2 9 . 6 , 2 9 . 6 , 2 9 . 4 , 2 9 . 4 , 2 9 . 3 , 2 9 . 2 , 2 6 . 0 , 2 5 . 8 , 2 2 . 1 , 1 8 . 4 , - 5 . 2 6

20

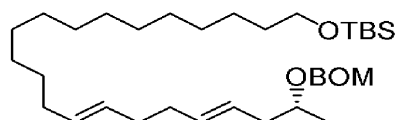
HR - MS (ESI - TOF) : m/z $C_{20}H_{42}O_2SiNa [M + Na]^+$ 理論値 : 3 6 5 . 2 8 4 6 、測定値 : 3 6 5 . 2 8 3 9

IR (neat) : 2 9 2 7 , 2 8 5 8 , 1 7 2 4 cm^{-1}

【 0 0 8 9 】

実施例 1

【化 8 4】



30

化合物 (1 1)

化合物 (7) (4 6 m g , 0 . 0 7 2 3 m m o l) の THF (1 . 4 m L) 溶液を - 7 8 ° に冷却し、臭化リチウム (6 9 m g , 0 . 0 7 9 5 m m o l) 、 PhLi (フェニルリチウム) (1 . 6 M in Butyl ether , 0 . 0 5 m L , 0 . 0 7 2 3 m m o l) を加えて 3 0 分間攪拌した。これを - 7 8 ° に冷却した化合物 (1 0) (2 5 m g , 0 . 0 7 2 3 m m o l) のジエチルエーテル (1 . 4 m L) 溶液にキャニュレーターを用いてゆっくりと滴下した。滴下終了後、PhLi (1 . 6 M in Butyl ether , 0 . 0 5 m L , 0 . 0 7 2 3 m m o l) を加え、- 7 8 ° を維持したまま 2 . 5 時間攪拌した。HCl · Et₂O (塩化水素 · ジエチルエーテル) (1 . 0 M in Et₂O , 0 . 0 8 m L , 0 . 0 7 9 5 m m o l) 、 KO^tBu (カリウム tert - ブトキシド) (1 . 0 M in Et₂O , 0 . 0 9 m L , 0 . 0 8 6 8 m m o l) を順次加え - 7 8 ° で 2 時間攪拌した。水を加えて反応を停止し、有機相を分取した後に水相をジエチルエーテルで 3 回抽出した。有機相を合わせて飽和食塩水で洗浄し無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗成生物をシリカゲル薄層クロマトグラフィー (hexane / ethyl acetate = 1 0 / 1) によって精製し、化合物 (1 1) (2 8 m g , 7 6 %) を得た。

40

$R_f = 0 . 5 3$ (hexane / ethyl acetate = 1 0 / 1)

$^1 H - NMR$ (5 0 0 M H z , $C D C l_3$) : 7 . 3 5 - 7 . 2 8 (m , 5 H , B O M

50

), 5.50 - 5.34 (m, 4H, 14-H, 15-H, 18-H, 19-H), 4.79 (q, J = 7.2 Hz, 2H, BOM), 4.62 (q, J = 9.2 Hz, 2H, BOM), 3.79 (sx, J = 6.3 Hz, 1H, 21-H), 3.59 (t, J = 6.30 Hz, 2H, 1-H), 2.22 (ddd, J = 10.0, 6.9, 6.3 Hz, 1H, 20-H), 2.17 (ddd, J = 10.0, 6.9, 6.3 Hz, 1H, 20-H), 2.04 (m, 4H, 13-H, 16-H), 1.95 (m, 2H, 17-H), 1.50 (m, 2H, 2-H), 1.31 - 1.25 (m, 2OH, 3-H ~ 12-H), 1.17 (d, J = 6.30 Hz, 3H, 22-H), 0.893 (s, 9H, TBS), 0.046 (s, 6H, TBS)

^{13}C -NMR (125 MHz, CDCl_3): 138.0 (BOM), 132.7 (C19), 130.8 (C14), 129.5 (C15), 128.4 (BOM), 127.8 (C18), 127.6 (BOM), 126.2 (BOM), 92.8 (BOM), 73.0 (C21), 69.3 (BOM), 63.4 (C1), 40.1 (C20), 32.9 (C16 or C17), 32.8 (C16 or C17), 32.6, 32.6, 29.7, 29.6, 29.6, 29.5, 29.2, 26.0, 25.8 (C2 ~ C13), 19.9 (C22), 18.4 (TBS), -5.23 (TBS)

HR-MS (ESI-TOF): m/z $\text{C}_{36}\text{H}_{64}\text{O}_3\text{SiNa}[\text{M} + \text{Na}]^+$ 理論値: 595.4517、測定値: 595.4494

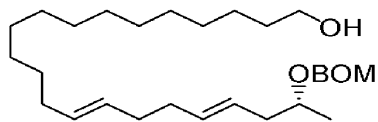
IR (neat): 2923, 2854 cm^{-1}

[] $^{\text{D}}_{20} + 4.39$ (c 1.04, CHCl_3)

【0090】

実施例 2

【化 85】



化合物 (12)

化合物 (11) (860 mg, 1.50 mL) の THF (15 mL) 溶液を 0 に冷却し、TBAF (テトラブチルアンモニウムフルオリド) (1.0 M in THF, 4.5 mL, 4.5 mmol) を加え室温で 2 時間攪拌した。反応系を 0 に冷却して飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて反応を停止し、有機相を分取した後に水相を酢酸エチルで 3 回抽出した。有機相を合わせて飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲルクロマトグラフィー (hexane/ethyl acetate = 10/1) によって精製し、化合物 (12) (577 mg, 84%) を得た。

Rf = 0.43 (hexane/ethyl acetate = 3/1)

^1H -NMR (500 MHz, CDCl_3): 7.36 - 7.27 (m, 5H, BOM), 5.51 - 5.33 (m, 4H, 14-H, 15-H, 18-H, 19-H), 4.79 (q, J = 7.2 Hz, 2H, BOM), 4.61 (m, 2H, BOM), 3.79 (sx, J = 6.3 Hz, 1H, 21-H), 3.64, 3.51 (t, J = 6.30 Hz, 2H, 1-H), 2.40, 2.28 (ddd, J = 10.0, 6.9, 6.3 Hz, 1H, 20-H), 2.16 (ddd, J = 10.0, 6.9, 6.3 Hz, 1H, 20-H), 2.04 (m, 4H, 13-H, 16-H), 1.95 (m, 2H, 17-H), 1.56 (m, 2H, 2-H), 1.39, 1.25, 1.17

^{13}C -NMR (125 MHz, CDCl_3): 138.0 (BOM), 132.7 (C19), 130.8 (C14), 129.5 (C15), 128.4 (BOM), 127.9 (C18), 127.6 (BOM), 126.2 (BOM), 92.8 (BOM), 73.0 (C21), 69.3 (BOM), 63.1 (C1), 53.9 (C2), 4

0.1 (C20), 32.8 (C16 or C17), 32.6 (C16 or C17), 29.6, 29.6, 29.5, 29.4, 29.2, 29.1, 25.7, 20.8, 19.9 (C3 - C13), 14.1 (C22)

HR - MS (ESI - TOF) : m/z C₃₀H₅₀O₃Na [M + Na]⁺ 理論値 : 481.3652、測定値 : 481.3659

IR (neat) : 3402, 2923, 2854 cm⁻¹

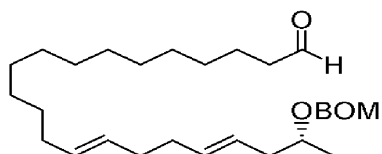
[]_D²⁰ + 4.29 (c1.05, CHCl₃)

【0091】

実施例 3

【化86】

10



化合物 (13)

化合物 (12) (850 mg, 1.85 mmol) の塩化メチレン (15.2 mL) 溶液と DMSO (3.8 mL) の混合溶液を 0 に冷却し、Et₃N (2.1 mL, 14.8 mmol) と SO₃ · Py 錯体 (1.2 g, 7.4 mmol) を加えた後に室温に昇温し 2 時間攪拌した。反応系を 0 に冷却し、飽和塩化アンモニウム水溶液を加えて反応を停止し、有機相を分取した後に水相を塩化メチレンで 3 回抽出した。有機相を合わせて飽和塩化食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (hexane / ethyl acetate = 30 / 1) によって精製し、化合物 (13) (698 mg, 82%) を得た。

20

Rf = 0.63 (hexane / ethyl acetate = 3 / 1)

¹H - NMR (500 MHz, CDCl₃) : 9.65 (s, 1H, 1-H), 7.27 - 7.18 (m, 5H, BOM), 5.43 - 5.30 (m, 4H, 14-H, 15-H, 18-H, 19-H), 4.70 (m, 2H, BOM), 4.53 (m, 2H, BOM), 3.71 (s, J = 6.3 Hz, 1H, 21-H), 2.31 (m, 2H, 2-H), 2.19 (ddd, J = 10.0, 6.9, 6.3 Hz, 1H, 20-H), 2.07 (ddd, J = 10.0, 6.9, 6.3 Hz, 1H, 20-H), 1.97 (m, 4H, 13-H, 16-H), 1.88 (m, 2H, 17-H), 1.53 (m, 2H, 3-H), 1.25 - 1.18 (m, 20H, 4-H ~ 12-H), 1.09 (d, J = 6.30 Hz, 3H, 22-H)

30

¹³C - NMR (125 MHz, CDCl₃) : 202.5 (C1), 137.9 (BOM), 132.5 (C19), 130.7 (C14), 129.4 (C15), 128.2 (BOM), 127.7 (C18), 127.4 (BOM), 126.2 (BOM), 92.6 (BOM), 72.8 (C21), 69.1 (BOM), 43.7 (C2), 39.9 (C20), 32.7 (C16 or C17), 32.5 (C16 or C17), 32.4, 29.5, 29.4, 29.4, 29.4, 29.3, 29.2, 29.0, 21.9 (C3 - C13), 19.8 (C22)

40

HR - MS (ESI - TOF) : m/z C₃₀H₄₈O₃Na [M + Na]⁺ 理論値 : 479.3496、測定値 : 479.3514

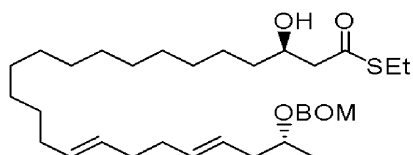
IR (neat) : 2924, 2854, 1727 cm⁻¹

[]_D²⁰ + 4.78 (c1.02, CHCl₃)

【0092】

実施例 4

【化 8 7】



化合物 (1 4)

Sn(OTf)₂ (スズトリフラート) (953 mg, 2.29 mmol) を 110 で 6 時間減圧乾燥を行った後、塩化メチレン (21 mL) を加え、(S)-1-メチル-2-(1-ナフチルアミノメチル)ピロリジン (598 mg, 2.49 mmol) の塩化メチレン (5 mL) 溶液および ⁿBu₃SnF (トリブチルスズフルオリド) (708 mg, 2.29 mmol) を素早く加えた。反応系を -78 に冷却した後、ケテンシリルアセタール (404 mg, 2.29 mmol) の塩化メチレン (2 mL) 溶液および化合物 (13) (698 mg, 1.53 mmol) の塩化メチレン (2 mL) 溶液を加え、-78 を維持したまま 12 時間撹拌した。飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて反応を停止し、混合物をセライトを通して濾過し、有機相を分取した後に水相を塩化メチレンで 3 回抽出した。有機相を合わせて飽和塩化食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (hexane/ethyl acetate = 10/1 によって精製し、化合物 (14) (538 mg, 63%, ジアステレオマー比 = 95/5) を得た。なお、上記ジアステレオマー比は高速液体クロマトグラフィー (カラム: DAICEL CHIRALPAK AD-H、展開溶媒: hexane/2-propanol = 50/1 (V/V)、流量: 1.0 mL/min、波長: 254 nm) により決定した。

10

20

30

R_f = 0.3 (hexane/ethyl acetate = 5/1)

¹H-NMR (500 MHz, CDCl₃): 7.36 - 7.27, 5.51 - 5.34, 4.80, 4.61, 4.05, 3.80, 2.90, 2.74, 2.65, 2.28, 2.17, 2.09 - 2.02, 1.95, 1.55 - 1.25, 1.17

¹³C-NMR (125 MHz, CDCl₃): 199.7, 138.0, 132.7, 130.8, 129.4, 128.4, 127.8, 127.6, 126.2, 92.8, 73.0, 69.2, 68.7, 50.6, 40.0, 36.5, 32.8, 32.6, 32.5, 29.6, 29.6, 29.5, 29.5, 29.5, 25.4, 23.3, 19.9, 14.6

HR-MS (ESI-TOF): m/z C₃₄H₅₆O₄SNa [M + Na]⁺ 理論値: 583.3792、測定値: 583.3778

IR (neat): 2924, 2854, 1727 cm⁻¹

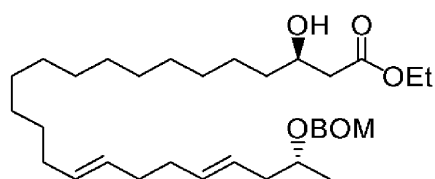
[α]_D²⁰ - 4.89 (c 1.01, CHCl₃)

【0093】

実施例 5

【化 8 8】

40



化合物 (1 5)

化合物 (14) (470 mg, 0.84 mmol) のエタノール (8.4 mL) 溶液を 0 に冷却し、ジイソプロピルエチルアミン (0.6 mL, 3.35 mmol) と AgO

50

COCF₃ (371 mg, 1.68 mmol) を順次加えた後に室温に昇温し3時間撹拌した。反応系に水を加えて反応を停止し、酢酸エチルでセライト濾過を行い、有機相を分取した後に水相を酢酸エチルで3回抽出した。有機相を合わせて飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (hexane/ethyl acetate = 5/1) によって精製し、化合物 (15) (419 mg, 92%) を得た。

Rf = 0.23 (hexane/ethyl acetate = 5/1)

¹H-NMR (500 MHz, CDCl₃): 7.35 - 7.27, 5.52 - 5.34, 4.80, 4.61, 4.17, 4.00, 3.80, 2.94, 2.51, 2.48, 2.28, 2.15, 2.04, 1.95, 1.63 - 1.25, 1.17

¹³C-NMR (125 MHz, CDCl₃): 173.1, 138.0, 132.7, 130.8, 129.5, 128.4, 127.8, 127.6, 126.2, 92.8, 73.0, 69.3, 68.0, 41.3, 40.0, 36.5, 32.8, 32.6, 29.6, 29.6, 29.5, 29.2, 25.5, 19.9, 14.6

HR-MS (ESI-TOF): m/z C₃₄H₅₆O₅Na [M+Na]⁺ 理論値: 567.4020、測定値: 567.4000

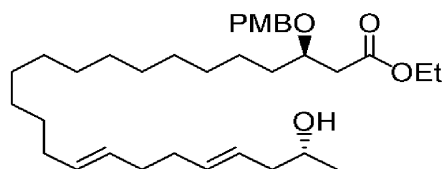
IR (neat): 3464, 2924, 2854, 1728 cm⁻¹

[α]_D²⁰ -5.16 (c 1.00, CHCl₃)

【0094】

実施例 6

【化89】



化合物 (16)

(工程1) モレキュラーシーブス 4A (1 mg) を減圧下加熱して乾燥させた後、室温まで放冷してから化合物 (15) (105 mg, 0.19 mmol) の塩化メチレン (3.9 mL) 溶液を加えた。0 に冷却し、4-methoxybenzyl-2,2,2-trichloroacetimidate (80 μL, 0.39 mmol) と TsOH·H₂O (トシル酸一水和物) (13 mg, 77 μmol) を加えた後に室温に昇温し12時間撹拌した。反応系に Et₃N を加えて反応を停止し、塩化メチレンでセライト濾過を行った後に減圧濃縮し、シリカゲル薄層クロマトグラフィー (hexane/ethyl acetate = 5/1) によって粗精製した。

(工程2) 粗生成物を 0 に冷却し、THF/12N HCl (5/1) の混合溶液 (3.8 mL) を加えた後に反応系を室温に昇温し12時間撹拌した。有機相を分取した後に水相をジエチルエーテルで3回抽出した。有機相を合わせて飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲル薄層クロマトグラフィー (hexane/ethyl acetate = 3/1) によって精製し、化合物 (16) (75 mg, 71%) を得た。

Rf = 0.3 (hexane/ethyl acetate = 3/1)

¹H-NMR (500 MHz, CDCl₃): 7.25 - 7.23, 6.86, 5.58 - 5.34, 4.46, 4.14, 3.88 - 3.76, 2.58, 2.44, 2.23 - 2.17, 2.13 - 2.04, 1.96, 1.63 - 1.49, 1.43 - 1.24, 1.18

¹³C-NMR (125 MHz, CDCl₃): 172.0, 159.2, 134.3, 131.2, 130.8, 129.4, 126.3, 113.8, 75.9, 71.3

, 67.1, 60.5, 56.4, 42.6, 40.1, 34.5, 32.8, 32.7
 , 32.6, 29.7, 29.7, 29.6, 29.3, 25.3, 22.7, 14.3
 HR - MS (ESI - TOF) : m/z C₃₄H₅₆O₅Na [M + Na]⁺ 理論値
 : 567.4020、測定値 : 567.4000

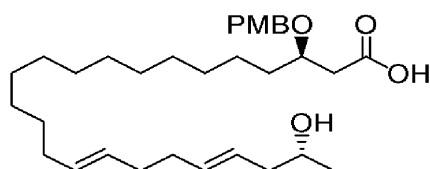
IR (neat) : 3464, 2924, 2854, 1728 cm⁻¹

[α]_D²⁰ - 3.12 (c 1.02, CHCl₃)

【0095】

実施例 7

【化90】



10

化合物 (17)

化合物 (16) (75 mg, 1.138 mmol) に 40 mM LiOH 溶液 (ethanol / H₂O = 3 / 1) (3.4 mL) を加え室温で 20 時間攪拌した。1 N HCl を加えて反応を停止し、有機相を分取した後に水相を酢酸エチルで 5 回抽出した。有機相を合わせて飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲル薄層クロマトグラフィー (chloroform / methanol = 6 / 1) によって精製し、化合物 (17) (61 mg, 86%) を得た。

20

Rf = 0.59 (chloroform / methanol = 6 / 1)

¹H - NMR (500 MHz, CDCl₃) : 7.35 - 7.27, 5.52 - 5.34, 4.79, 4.61, 4.17, 4.00, 3.80, 2.93, 2.51, 2.48, 2.40, 2.13 - 2.04, 1.97 - 1.94, 1.63 - 1.25, 1.17

¹³C - NMR (125 MHz, CDCl₃) : 174.0, 159.4, 134.3, 131.1, 129.8, 129.6, 129.4, 126.1, 113.9, 75.3, 71.2, 67.1, 60.5, 55.3, 42.5, 39.0, 33.9, 32.7, 32.6, 32.5, 29.7, 29.6, 29.6, 29.5, 29.5, 29.4, 29.1, 25.0, 22.5

30

HR - MS (ESI - TOF) : m/z C₃₂H₅₂O₅Na [M + Na]⁺ 理論値 : 539.3707、測定値 : 539.3727

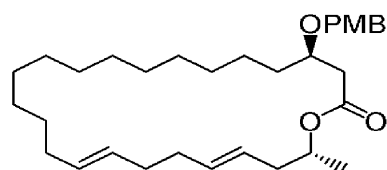
IR (neat) : 3464, 2924, 2854, 1728 cm⁻¹

[α]_D²⁰ - 15.2 (c 1.01, CHCl₃)

【0096】

実施例 8

【化91】



40

化合物 (18)

MNBA (19 mg, 52.8 μmol) と DMAPI (4 - ジメチルアミノピリジン) (30 mg, 0.24 mmol) の塩化メチレン (16.8 mL) 溶液に化合物 (17) (21 mg, 40.6 μmol) の塩化メチレン (4.2 mL) 溶液をシリンジポンプを

50

使用して12時間かけて滴下した。滴下終了後、塩化メチレン(1.0 mL)を用いて洗い込みを行い、1時間攪拌した。反応系を0 に冷却して飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて反応を停止し、有機相を分取した後に水相を塩化メチレンで3回抽出した。有機相を合わせて飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲル薄層クロマトグラフィー(hexane/ethyl acetate = 6/1)によって精製し、化合物(18)(13 mg, 6.8%)を得た。

Rf = 0.4 (hexane/ethyl acetate = 6/1)

¹H-NMR (500 MHz, CDCl₃): 7.27 - 7.22, 6.87, 5.44 - 5.35, 4.91, 4.47, 3.80, 2.65, 2.43, 2.24, 2.04, 1.99, 1.39 - 1.27, 1.19

¹³C-NMR (125 MHz, CDCl₃): 170.9 (C1), 159.1 (PMB), 133.5 (C20), 130.8 (C17), 130.6 (C16), 129.8 (PMB), 129.3 (PMB), 125.2 (C21), 113.7 (PMB), 75.5 (C3), 70.7 (C23), 70.6 (PMB), 55.3 (C2), 40.0 (C22), 38.9 (C4), 33.9 (C19), 32.7 (C18), 32.4 (C15), 31.8 (C6), 28.8, 28.6, 28.5, 28.4, 28.4, 28.2, 27.5 (C7-14), 24.4 (C5), 19.4 (C24)

HR-MS (ESI-TOF): m/z C₃₂H₅₀O₄Na [M+Na]⁺ 理論値: 521.3601、測定値: 521.3600

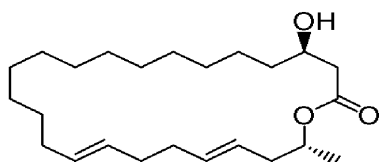
IR (neat): 2924, 2854, 1728 cm⁻¹

[α]_D²⁰ + 5.13 (c 1.01, CHCl₃)

【0097】

実施例 9

【化92】



化合物(19)

化合物(18)(38 mg, 0.10 mmol)の塩化メチレン(1.8 mL)およびリン酸緩衝溶液(0.18 mL)の混合溶液を0 に冷却し、DDQ(27 mg, 0.12 mmol)を加えた後に室温に昇温し、2時間攪拌した。反応系を0 に冷却して飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて反応を停止し、有機相を分取した後に水相を塩化メチレンで5回抽出し、有機相を合わせて無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲル薄層クロマトグラフィー(hexane/diethyl ether = 2/1)によって精製し、化合物(19)(31 mg, 8.2%)を得た。

Rf = 0.16 (hexane/diethyl ether = 2/1)

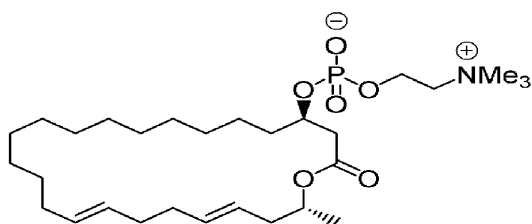
¹H-NMR (500 MHz, CDCl₃): 5.52 - 5.34, 5.00, 3.94, 2.54 - 2.39, 2.31 - 2.17, 2.05, 2.00, 1.34 - 1.27, 1.25, 1.24

¹³C-NMR (125 MHz, CDCl₃): 172.2 (C1), 133.7 (C20), 130.7 (C17), 129.8 (C16), 124.9 (C21), 70.8 (C23), 68.2 (C3), 55.3 (C2), 41.4 (C22), 38.9 (C4), 36.1 (C19), 32.9 (C18), 32.5 (C15), 31.9 (C6), 28.6, 28.4, 28.2, 28.2, 28.1, 28.1, 27.9 (C7-14), 24.7 (C5), 19.6 (C24)

50

HR - MS (ESI - TOF) : m / z $C_{24}H_{42}O_3Na [M + Na]^+$ 理論値
 : 401.3026、測定値 : 401.3008
 IR (neat) : 3410, 2924, 2854, 1728 cm^{-1}
 $[]_D^{20} + 14.2 (c 1.03, CHCl_3)$
 【0098】

実施例 10
 【化93】



10

化合物 (A)

(工程 1) 化合物 (19) (15 mg, 39.6 μmol) のトルエン (0.8 mL) 溶液を 0 に冷却し、Et₃N (9.4 μL , 67.3 μmol) と 2 - クロロ - 2 - オキソ - 1, 3, 2 - ジオキサホスホラン (4.7 μL , 51.5 μmol) を順次加え、室温に昇温し 3 時間攪拌した。反応によって生じたアミン塩を無水トルエンで洗浄しながら吸引濾過し、濾液を減圧濃縮して粗生成物を得た。粗生成物は水やアルコールに不安定であるため、精製は行わずに次の反応に用いた。

20

(工程 2) オートクレーヴを反応容器とし、粗生成物のアセトニトリル (0.8 mL) 溶液を - 15 に冷却し、液体のトリエチルアミンを過剰量加えた。反応系を密閉し、70 に加熱し 3 8 時間攪拌した。反応系を室温に戻し、反応混合物をメタノールを溶媒として取り出した。アミノシリカゲルカラムクロマトグラフィー (chloroform / methanol = 6 / 1) によって精製し、化合物 (A) (9.7 mg, 45%) を得た。

Rf = 0.27 (methanol)

¹H - NMR (500 MHz, CD₃OD) : 5.52 - 5.33 (4 H, m, 16, 17 - H, 20, 21 - H), 4.54 (1 H, m, 3 - H), 4.27 (2 H, br s, 25 - H), 3.63 (m, 2 H, 26 - H), 3.22 (9 H, s, 27 - H), 2.82 (1 H, dd, J = 4.0, 14.0 Hz, 2 - H), 2.54 (1 H, dd, J = 8.6, 14.0, 2 - H), 2.31 - 2.19 (2 H, m, 22 - H), 2.07 (4 H, br s, 18, 19 - H), 2.00 (2 H, br d, J = 4.6 Hz, 15 - H), 1.65 (2 H, m, 4 - H), 1.30 (18 H, br s, 5 - 13 H), 1.19 (3 H, d, J = 6.3 Hz, 24 - H)

30

¹³C - NMR (125 MHz, CDCl₃) : 171.8 (C1), 134.7 (C - 20), 131.8 (C16), 126.5 (C21), 74.1 (C3), 72.3 (C23), 67.5 (C26), 60.4 (C25), 54.7 (C27), 41.9 (C2), 40.0 (C22), 36.1 (C4), 33.9 (C19), 33.6 (C18), 32.7 (C15), 30.1 (C6), 29.5 (C14), 29.2, 29.4, 29.6, 29.7, 29.7, 29.8 (C7 - 12), 28.5 (C13), 25.4 (C5), 19.7 (C24)

40

HR - MS (ESI - TOF) : m / z $C_{29}H_{54}NO_6PNa [M + Na]^+$ 理論値 : 566.3586、測定値 : 566.3592

IR (neat) : 3432, 2954, 2537, 2090, 1728 cm^{-1}
 $[]_D^{20} - 10.9 (c 0.707, methanol)$

【0099】

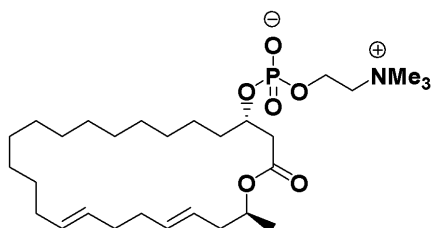
実施例 11

50

上記化合物 (A) と同様の方法により、化合物 (D) ~ 化合物 (H) を製造した。
化合物 (D) ~ 化合物 (H) の同定データを以下に示す。

化合物 (D)

【化 9 4】



10

(3S, 16E, 20E, 23S) - (+) - Eushearilide (D)

$^1\text{H-NMR}$ (500 MHz, CD_3OD): 5.52 - 5.36 (m, 4H, 16-H, 17-H, 20-H, 21-H), 4.87 (m, 1H, 23-H), 4.54 (m, 1H, 3-H), 4.27 (br s, 2H, 25-H), 3.63 (m, 2H, 26-H), 3.22 (s, 9H, 27-H), 2.82 (dd, $J = 4.0, 14.0$ Hz, 1H, 2-H), 2.54 (dd, $J = 8.6, 14.0$ Hz, 1H, 2-H), 2.31 - 2.19 (m, 2H, 22-H), 2.07 (br s, 4H, 18-H, 19-H), 2.00 (d, $J = 4.6$ Hz, 2H, 15-H), 1.65 (m, 2H, 4-H), 1.40 - 1.30 (m, 20H, 5-H to 14-H), 1.19 (d, $J = 6.3$ Hz, 3H, 24-H)

20

$^{13}\text{C-NMR}$ (125 MHz, CD_3OD): 171.7 (C1), 134.7 (C20), 131.8 (C16), 131.2 (C17), 126.5 (C21), 74.1 (d, $J = 6.0$ Hz, C3), 72.3 (C23), 67.5 (C26), 60.4 (d, $J = 4.8$ Hz, C25), 54.7 (C27 (NMe₃)), 41.9 (d, $J = 2.4$ Hz, C2), 40.0 (C22), 36.1 (d, $J = 6.0$ Hz, C4), 33.9 (C19), 33.6 (C18), 32.7 (C15), 30.1 (C6), 29.5 (C14), 29.8, 29.7, 29.7, 29.6, 29.4, 29.2 (C7 to C12), 28.5 (C13), 25.4 (C5), 19.7 (C24)

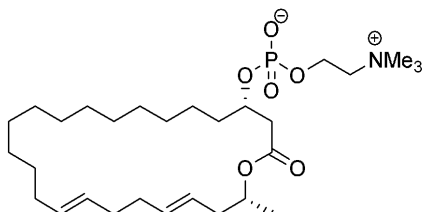
30

HR-MS (ESI-TOF): m/z calcd for $\text{C}_{29}\text{H}_{54}\text{NO}_6\text{PN}$ a [M+Na]⁺ 566.3586, found 566.3592

IR (neat): 3432, 2954, 2537, 2090, 1728 cm^{-1}
[]_D²⁵ +11.3 (c0.85, CH_3OH)

化合物 (E)

【化 9 5】



40

(3S, 16E, 20E, 23R) - (+) - Eushearilide (E)

$^1\text{H-NMR}$ (500 MHz, CD_3OD): 5.51 - 5.36 (m, 4H, 16-H, 17-H, 20-H, 21-H), 4.89 (m, 1H, 23-H), 4.53 (m, 1H, 3-H), 4.25 (br s, 2H, 25-H), 3.62 (m, 2H, 26-H), 3.21 (s, 9H, 27-H), 2.81 (dd, $J = 4.9, 15.2$ Hz, 1H, 2-H), 2.51 (dd, $J = 8.6, 14.3$ Hz, 1H, 2-H), 2.2

50

8 - 2 . 1 9 (m , 2 H , 2 2 - H) , 2 . 0 6 (b r s , 4 H , 1 8 - H , 1 9 - H) , 1 . 9 9 (m , 2 H , 1 5 - H) , 1 . 6 5 (d d , J = 6 . 3 H z , 2 H , 4 - H) , 1 . 4 1 - 1 . 2 9 (m , 2 0 H , 5 - H t o 1 4 - H) , 1 . 2 0 (d , J = 5 . 7 H z , 3 H , 2 4 - H)

^{13}C - NMR (1 2 5 M H z , CD_3OD) : 1 7 2 . 0 (C 1) , 1 3 4 . 6 (C 2 0) , 1 3 1 . 8 (C 1 6) , 1 3 1 . 2 (C 1 7) , 1 2 6 . 6 (C 2 1) , 7 4 . 1 (d , J = 6 . 0 H z , C 3) , 7 2 . 0 (C 2 3) , 6 7 . 5 (C 2 6) , 6 0 . 3 (d , J = 4 . 7 H z , C 2 5) , 5 4 . 7 (C 2 7) , 4 1 . 5 (d , J = 3 . 6 H z , C 2) , 4 0 . 1 (C 2 2) , 3 6 . 1 (d , J = 4 . 8 H z , C 4) , 3 4 . 0 (C 1 9) , 3 3 . 7 (C 1 8) , 3 2 . 7 (C 1 5) , 3 0 . 1 (C 6) , 2 9 . 5 (C 1 4) , 2 9 . 8 , 2 9 . 8 , 2 9 . 7 , 2 9 . 6 , 2 9 . 3 , 2 9 . 2 (C 7 t o C 1 2) , 2 8 . 4 (C 1 3) , 2 5 . 4 (C 5) , 1 9 . 8 (C 2 4)

10

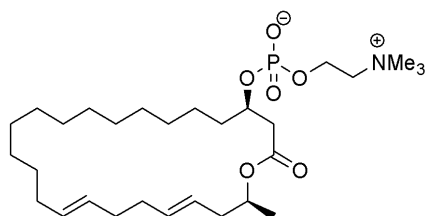
HR - MS (ESI - TOF) : m / z calcd for $\text{C}_{29}\text{H}_{54}\text{NO}_6\text{PN}$ a $[\text{M} + \text{Na}]^+$ 5 6 6 . 3 5 8 1 , found 5 6 6 . 3 5 5 8

IR (neat) : 3 4 1 0 , 2 9 2 4 , 2 8 5 4 , 1 7 2 0 cm^{-1}

$[\alpha]_{\text{D}}^{27} + 9 . 4 2$ (c 0 . 7 1 , CH_3OH)

化合物 (F)

【化 9 6】



20

(3 R , 1 6 E , 2 0 E , 2 3 S) - (-) - E u s h e a r i l i d e (F)

^1H - NMR (5 0 0 M H z , CD_3OD) : 5 . 5 1 - 5 . 3 6 (m , 4 H , 1 6 - H , 1 7 - H , 2 0 - H , 2 1 - H) , 4 . 8 8 (m , 1 H , 2 3 - H) , 4 . 5 5 (m , 1 H , 3 - H) , 4 . 2 6 (b r s , 2 H , 2 5 - H) , 3 . 6 3 (m , 2 H , 2 6 - H) , 3 . 2 2 (s , 9 H , 2 7 - H) , 2 . 8 2 (d d , J = 4 . 5 , 1 5 . 5 H z , 1 H , 2 - H) , 2 . 5 2 (d d , J = 8 . 5 , 1 4 . 5 H z , 1 H , 2 - H) , 2 . 2 8 - 2 . 1 9 (m , 2 H , 2 2 - H) , 2 . 0 6 (b r s , 4 H , 1 8 - H , 1 9 - H) , 2 . 0 0 (d , J = 5 . 5 H z , 2 H , 1 5 - H) , 1 . 6 5 (m , 2 H , 4 - H) , 1 . 4 2 - 1 . 3 0 (m , 2 0 H , 5 - H t o 1 4 - H) , 1 . 2 0 (d , J = 6 . 3 H z , 3 H , 2 4 - H)

30

^{13}C - NMR (1 2 5 M H z , CD_3OD) : 1 7 2 . 0 (C 1) , 1 3 4 . 6 (C 2 0) , 1 3 1 . 8 (C 1 6) , 1 3 1 . 2 (C 1 7) , 1 2 6 . 6 (C 2 1) , 7 4 . 1 (C 3) , 7 2 . 0 (C 2 3) , 6 7 . 6 (C 2 6) , 6 0 . 3 (d , J = 6 . 0 H z , C 2 5) , 5 4 . 7 (C 2 7) , 4 1 . 5 (d , J = 2 . 4 H z , C 2) , 4 0 . 1 (C 2 2) , 3 6 . 2 (d , J = 4 . 8 H z , C 4) , 3 4 . 0 (C 1 9) , 3 3 . 7 (C 1 8) , 3 2 . 7 (C 1 5) , 3 0 . 1 (C 6) , 2 9 . 5 (C 1 4) , 2 9 . 8 , 2 9 . 8 , 2 9 . 7 , 2 9 . 6 , 2 9 . 3 , 2 9 . 2 (C 7 t o C 1 2) , 2 8 . 4 (C 1 3) , 2 5 . 4 (C 5) , 1 9 . 8 (C 2 4)

40

HR - MS (ESI - TOF) : m / z calcd for $\text{C}_{29}\text{H}_{54}\text{NO}_6\text{PN}$ a $[\text{M} + \text{Na}]^+$ 5 6 6 . 3 5 8 1 , found 5 6 6 . 3 5 8 8

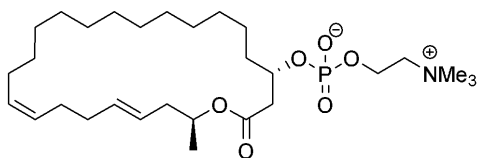
IR (neat) : 3 4 3 3 , 2 9 2 4 , 2 8 5 4 , 1 7 2 0 cm^{-1}

$[\alpha]_{\text{D}}^{26} - 1 1 . 1 7$ (c 0 . 7 3 , CH_3OH)

化合物 (G)

50

【化 9 7】



(3S, 16Z, 20E, 23S) - (+) - Eushearilide (G)

$^1\text{H-NMR}$ (500 MHz, CD_3OD): 5.54 - 5.35 (m, 4H, 16-H, 17-H, 20-H, 21-H), 4.87 (m, 1H, 23-H), 4.53 (m, 1H, 3-H), 4.26 (brs, 2H, 25-H), 3.62 (m, 2H, 26-H), 3.21 (s, 9H, 27-H), 2.82 (dd, $J = 4.5, 14.5$ Hz, 1H, 2-H), 2.53 (dd, $J = 8.0, 14.5$ Hz, 1H, 2-H), 2.29 - 2.19 (m, 2H, 22-H), 2.08 - 2.03 (m, 6H, 15-H, 18-H, 19-H), 1.64 (m, 2H, 4-H), 1.43 - 1.30 (m, 20H, 5-H to 14-H), 1.20 (d, $J = 6.3$ Hz, 3H, 24-H)

10

$^{13}\text{C-NMR}$ (125 MHz, CD_3OD): 171.8 (C1), 134.8 (C20), 131.3 (C16), 130.3 (C17), 126.4 (C21), 74.1 (C3), 72.2 (C23), 67.5 (d, $J = 4.8$ Hz, C26), 60.3 (C25), 54.7 (C27), 42.0 (C2), 40.1 (C22), 36.0 (C4), 33.8 (C19), 29.8 (C18), 29.8 (C15), 30.0 (C6), 27.5 (C14), 29.9, 29.8, 29.7, 29.7, 29.4, 29.2 (C7 to C12), 28.4 (C13), 25.4 (C5), 19.7 (C24)

20

HR-MS (ESI-TOF): m/z calcd for $\text{C}_{29}\text{H}_{54}\text{NO}_6\text{PN}$ a $[\text{M} + \text{Na}]^+$ 566.3581, found 566.3590

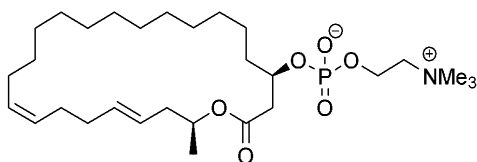
IR (neat): 3433, 2924, 2862, 1720 cm^{-1}

$[\]_D^{29} + 5.91$ (c0.80, CH_3OH)

化合物 (H)

30

【化 9 8】



(3R, 16Z, 20E, 23S) - (-) - Eushearilide (H)

$^1\text{H-NMR}$ (500 MHz, CD_3OD): 5.54 - 5.32 (m, 4H, 16-H, 17-H, 20-H, 21-H), 4.88 (m, 1H, 23-H), 4.54 (m, 1H, 3-H), 4.26 (brs, 2H, 25-H), 3.63 (m, 2H, 26-H), 3.22 (s, 9H, 27-H), 2.83 (dd, $J = 3.4, 14.9$ Hz, 1H, 2-H), 2.51 (dd, $J = 8.6, 14.9$ Hz, 1H, 2-H), 2.28 - 2.19 (m, 2H, 22-H), 2.11 - 2.03 (m, 6H, 15-H, 18-H, 19-H), 1.65 (m, 2H, 4-H), 1.43 - 1.31 (m, 20H, 5-H to 13-H), 1.20 (d, $J = 6.3$ Hz, 3H, 24-H)

40

$^{13}\text{C-NMR}$ (125 MHz, CD_3OD): 172.0 (C1), 134.7 (C20), 131.3 (C16), 130.2 (C17), 126.5 (C21), 74.1 (d, $J = 6.0$ Hz, C3), 72.1 (C23), 67.6 (C26), 60.3 (d, $J = 4.9$ Hz, C25), 54.7 (C27), 41.6 (d, $J = 3.6$ Hz

50

, C 2), 40.2 (C 2 2), 36.1 (d , J = 4.8 Hz , C 4), 33.9 (C 1 9), 29.8 (C 1 8), 29.7 (C 1 5), 30.0 (C 6), 27.5 (C 1 4), 29.9, 29.7, 29.7, 29.6, 29.4, 29.2 (C 7 to C 1 2), 28.4 (C 1 3), 25.4 (C 5), 19.8 (C 2 4)

HR - MS (ESI - TOF) : m / z calcd for C₂₉H₅₄NO₆PNa [M + Na]⁺ 566.3581, found 566.3560

IR (neat) : 3448, 2924, 2862, 1728 cm⁻¹

[]_D²⁷ - 10.53 (c 0.81, CH₃OH)

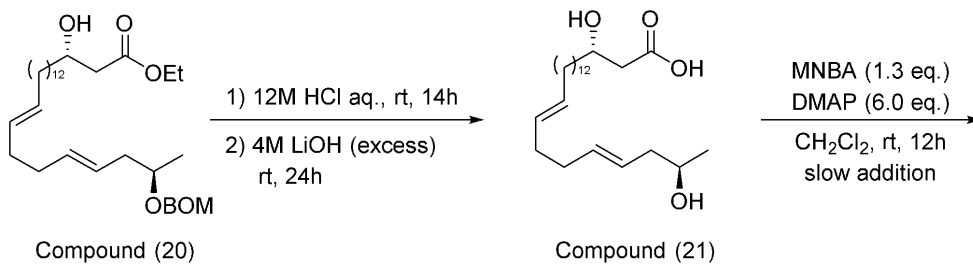
【 0 1 0 0 】

実施例 1 2

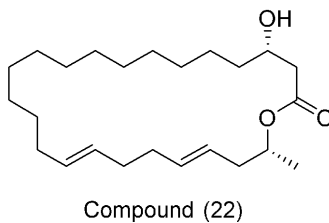
以下のスキームにしたがって、化合物 (E) の製造中間体を合成した。

10

【 化 9 9 】

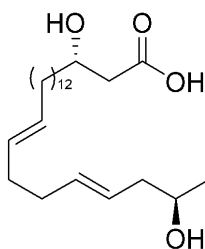


20



【 0 1 0 1 】

【 化 1 0 0 】



30

化合物 (2 1)

化合物 (2 0) (161 mg, 0.30 mmol) に 12 M 塩酸のエタノール溶液 (HCl / EtOH = 1 / 5, 5.9 mL) を加え、室温下、14 時間攪拌した。反応溶液を 0 に冷却し、4 M LiOH 水溶液を加え塩酸を中和した。次に、水 1 mL を加えて溶液を希釈後、4 M LiOH 水溶液 (0.15 mL, 2 eq.) を加え、室温下、24 時間攪拌した。TLC により反応終了を確認した後、1 M 塩酸を加え (pH = 2 - 3)、酢酸エチルで 5 回抽出した。得られた有機層を、再度、抽出操作により精製した。すなわち、10% 水酸化ナトリウム水溶液を加え (pH = 9 - 11) 分液後、水層を分取した。この水層に 1 M 塩酸を加え (pH = 2 - 3) 酢酸エチルで 5 回抽出した。最終的に得られた有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥・減圧濃縮することで目的の化合物 (2 1) (111 mg, 95%) を得た。

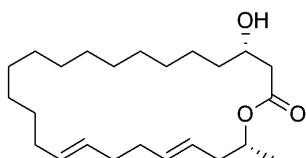
40

¹H - NMR (500 MHz, CDCl₃) : 5.55 - 5.33 (m, 4 H, 16 - H, 17 - H, 20 - H, 21 - H), 4.04 - 3.99 (m, 1 H, 3 - H), 3.

50

7.9 (s x, J = 6.1 Hz, 2.3 - H), 2.55 (dd, J = 2.6, 16.3 Hz, 1 H, 2 - H), 2.45 (dd, J = 9.2, 16.6 Hz, 1 H, 2 - H), 2.22 - 2.17 (m, 1 H, 2.2 - H), 2.11 - 2.04 (m, 5 H, 2.2 - H, 1.8 - H, 1.9 - H), 1.96 (q, J = 6.5 Hz, 2 H, 1.5 - H), 1.57 - 1.43 (m, 4 H, 4 - H, 5 - H), 1.31 - 1.25 (1.8 H, m, 6 - H to 1.4 - H), 1.18 (d, J = 6.3 Hz, 3 H, 2.4 - H)

【化 1 0 1】



10

化合物 (2 2)

MNBA (24 mg, 0.07 mol) と DMA P (40 mg, 0.33 mmol) の塩化メチレン (22.4 mL) 溶液に化合物 (21) (21.5 mg, 0.05 mmol) の塩化メチレン (5.6 mL) 溶液をシリンジポンプを使用して12時間かけて滴下した。滴下終了後、塩化メチレン (1.0 mL) を用いて洗い込みを行い、1時間攪拌した。反応系を0 に冷却して飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えて反応を停止し、有機層を分取後、水層を塩化メチレンで3回抽出した。有機層を合わせて飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶液を濾過した後に減圧濃縮し、得られた粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (hexane / ethyl acetate = 5 / 1) によって精製し、化合物 (22) (17.1 mg, 83%) を得た。

20

¹H - NMR (500 MHz, CDCl₃): 5.51 - 5.33 (m, 4 H, 1.6 - H, 1.7 - H, 2.0 - H, 2.1 - H), 5.00 (s x, J = 6.3 Hz, 1 H, 3 - H), 3.96 (m, 1 H, 2.3 - H), 2.83 (d, J = 4.0 Hz, 1 H, OH), 2.48 (dd, J = 3.4, 16.0 Hz, 1 H, 2 - H), 2.38 (dd, J = 8.3, 15.8 Hz, 1 H, 2 - H), 2.31 - 2.18 (m, 2 H, 2.2 - H), 2.04 (br s, 4 H, 1.8 - H, 1.9 - H), 1.99 (dd, J = 6.6, 11.2 Hz, 2 H, 1.5 - H), 1.58 - 1.27 (m, 2.2 H, 4 - H to 1.4 - H), 1.24 (d, J = 6.3 Hz, 3 H, 2.4 - H)

30

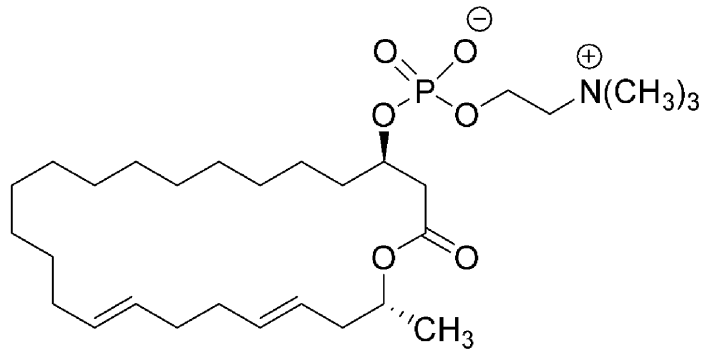
【 0 1 0 2】

薬理試験例 1

本発明の製造方法により合成された化合物の抗菌活性を以下の方法で評価した。

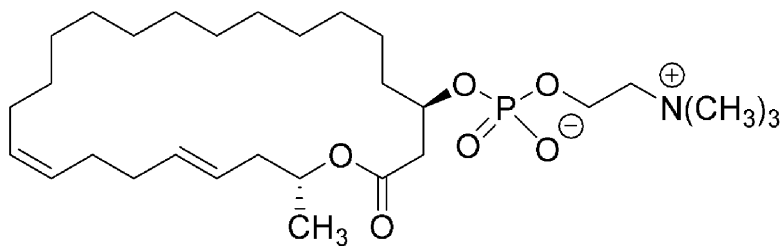
薬理試験に用いた化合物 (A) ~ (C) の構造式を以下に示す。

【化 1 0 2】



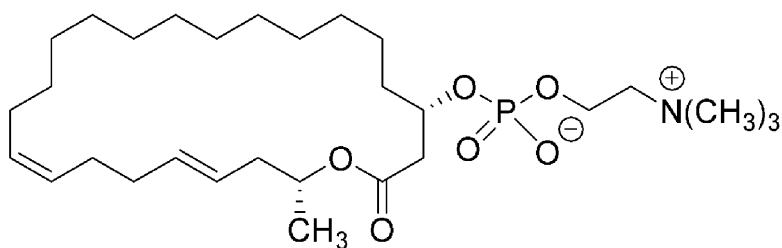
(A)

10



(B)

20



(C)

30

【 0 1 0 3 】

(1) 試験微生物

試験微生物として、*Staphylococcus aureus* NBRC 12732 (黄色ブドウ球菌)、*Aspergillus niger* NBRC 105649 (黒麹カビ)、*Trichophyton mentagrophytes* NBRC 5466 (白癬菌)を用いた。

40

【 0 1 0 4 】

(2) 試験方法

CLSI (Clinical and Laboratory Standards Institute) で定めるディスク法に準拠して測定した。

【 0 1 0 5 】

(3) 試験菌液の調製

凍結保存された菌株を試験菌前培養用培地に塗布し、所定条件で前培養した。発育したコロニーを試験菌培養培地に懸濁し、所定条件で培養後、試験菌調製液に添加し、菌数を約 $10^7 \sim 10^8$ CFU/mL に調製した。また、調製した試験菌液は、10倍段階希釈し、所定条件で培養して菌数を測定した。試験菌液調製及び培養条件を表1に示す。

50

【 0 1 0 6 】

【 表 1 】

表 1. 試験菌調製液および培地、培養条件

試験菌	試験菌培養用培地	試験菌調製液	感受性測定用培地	培養条件
黄色ブドウ球菌	Tryptic Soy Agar(Difco)	生理食塩液	Mueller-Hinton II寒天培地 (BBL)	36±1℃、18~24時間
黒麹カビ	ポテトデキストロース 寒天培地 (日水)	0.005%エーロゾル OT加生理食塩液	Glucose Peptone 寒天培地 (Daigo)	27±1℃、1週間
白癬菌				

10

【 0 1 0 7 】

(4) 試験品希釈列の作成

各化合物を 1, 0 0 0 $\mu\text{g}/\text{mL}$ になるようにメタノールで溶解し、試料原液とした。試料原液 0. 7 5 mL に大塚蒸留水 0. 7 5 mL を加えて 5 0 0 $\mu\text{g}/\text{mL}$ とし、以下同様に 2 倍希釈を繰り返した。試験品希釈列を合計 1 0 段階作成し、試験品濃度をそれぞれ、1, 0 0 0、5 0 0、2 5 0、1 2 5、6 3、3 1、1 6、8、4、2 $\mu\text{g}/\text{mL}$ とした。

20

【 0 1 0 8 】

(5) MIC 測定

角形シャーレの各感受性測定寒天培地に試験菌液を綿棒で均等に塗り広げた後、ディスクを培地上に配置した。このとき、ディスクの間隔は 2 4 mm 以上となるようにした。

ディスク上に試験品希釈液 5 0 μL を滴下した。ディスクあたりの試験品量は、5 0、2 5、1 2. 5、6. 3、3. 1、1. 6、0. 8、0. 4、0. 2、0. 1 μg となる。各感受性測定寒天培地を上記表 1 の条件で培養し、菌発育が見られない阻止体の直径をノギスを用いて mm 単位で計測した。

30

コントロールとして、試験品の代わりにメタノールをディスクに滴下した。

【 0 1 0 9 】

(6) 試験結果

試験結果を表 2 に示す。

【 0 1 1 0 】

【表 2】

表 2. 化合物A~CのMIC測定結果

試験菌名	試験条件	MIC濃度 ($\mu\text{g}/\text{ディスク}$)	阻止帯 (mm)
<i>Staphylococcus aureus</i> NBRC 12732	コントロール		0
	化合物A	50	2
	化合物B	50	2.2
	化合物C	50	1.5
<i>Aspergillus niger</i> NBRC 105649	コントロール		0
	化合物A	50	3.7
	化合物B	50	3.7
	化合物C	50	1
<i>Trichophyton mentagrophytes</i> NBRC 5466	コントロール		0
	化合物A	25	2.5
	化合物B	12.5	3.9
	化合物C	12.5	5.1

阻止帯：菌の発育が認められない範囲の最大および最小の長さの平均値

化合物(A)~(C)のMIC値及び阻止帯の大きさを求めたところ、黄色ブドウ球菌に対しては、化合物(A)が $50\mu\text{g}/\text{ディスク}$ で2mm、化合物(B)が $50\mu\text{g}/\text{ディスク}$ で2.2mm、化合物(C)が $50\mu\text{g}/\text{ディスク}$ で1.5mmであった。黒麹カビに対しては、化合物Aが $50\mu\text{g}/\text{ディスク}$ で3.7mm、化合物(B)が $50\mu\text{g}/\text{ディスク}$ で3.7mm、化合物(C)が $50\mu\text{g}/\text{ディスク}$ で1mmであった。白癬菌に対しては、化合物(A)が $25\mu\text{g}/\text{ディスク}$ で2.5mm、化合物(B)が $12.5\mu\text{g}/\text{ディスク}$ で3.9mm、化合物(C)が $12.5\mu\text{g}/\text{ディスク}$ で5.1mmであった。

以上のことから、化合物(A)~(C)はいずれも抗菌活性を有することが明らかになった。

【0111】

薬理試験例 2

本発明の製造方法により合成された化合物(化合物(D)~(H))の抗菌活性を以下の方法で評価した。

薬理試験に用いた化合物(D)~(H)の構造式を以下に示す。

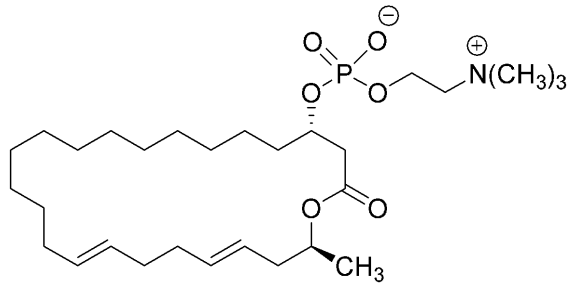
【0112】

10

20

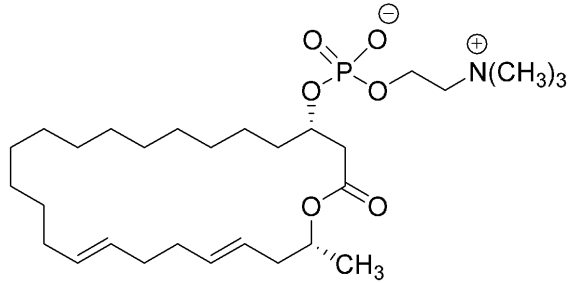
30

【化 1 0 3】



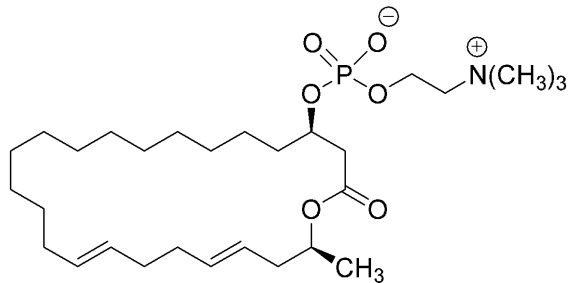
(D)

10

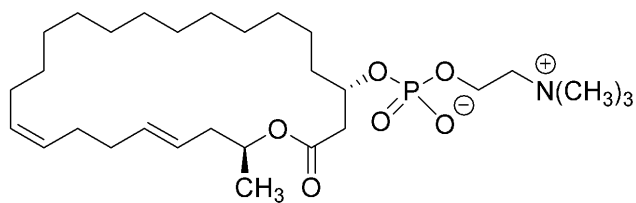


(E)

20

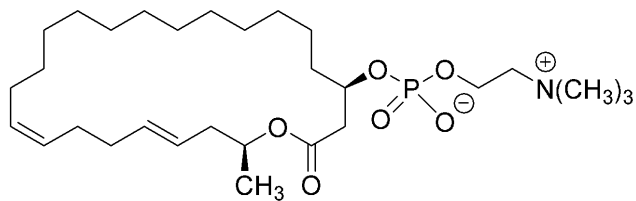


(F)



(G)

30



(H)

40

【 0 1 1 3】

(1) 試験微生物

試験微生物として、Staphylococcus aureus (MRSA) I
ID 1677、Staphylococcus aureus (MRSA) ATCC 50

43300、Enterococcus faecalis (VRE) ATCC 51575、Enterococcus faecalis ATCC 29212を用いた。

【0114】

(2) 試験方法

CLSI (Clinical and Laboratory Standards Institute) で定めるディスク法に準拠して測定した。

【0115】

(3) 試験菌液の調製

凍結保存された菌株を試験菌培養培地に塗布し、所定条件で前培養(表3)した。発育したコロニーを再び前培養(表3)後、試験菌調製液に懸濁し、脱脂綿でろ過後、菌数を約 $10^7 \sim 10^8$ CFU/mLに調整して試験に供した。

10

また、調製した試験菌液は、10倍段階希釈し、所定条件(表4)で培養して菌数を測定した。

【0116】

【表3】

表3. 前培養条件および試験菌調製液

試験菌培養培地 (菌数測定用培地)	前培養条件	試験菌調製液
Tryptic soy agar (Difco)	35±1°C、24±2h	滅菌生理食塩水

20

【0117】

【表4】

表4. 後培養条件

	後培養条件	
	使用培地	
感受性測定	Mueller-HintonII寒天培地 (BBL)	35±1°C、24h
菌数測定	Tryptic soy agar (Difco)	35±1°C、48±3h

30

【0118】

(4) 試験品希釈列の作成

各本発明化合物を1000 µg/mLになるようにメタノール(和光純薬、特級、含量99.8%)で溶解し、試料原液とした。試料原液0.8 mLに大塚蒸留水0.8 mLを加えて、各本発明化合物の濃度を500 µg/mLとし、以下同様に2倍希釈を繰り返した。試験品希釈列を合計10段階作成し、試験品濃度をそれぞれ、1000、500、250、125、63、31、16、8、4、及び2 µg/mLとした。

【0119】

(5) MIC測定

40

角型シャーレ(230×80×14.5 mm、栄研)の感受性測定寒天培地に試験菌液を綿棒で均等に塗り広げた後、8 mmの厚手のディスク(抗生物質検定用、アドバンテック)を培地上に配置した。このとき、ディスクの間隔は24 mm以上となるようにした。

ディスク上に試験品希釈液50 µLを滴下した。ディスクあたりの試験品量は、50、25、12.5、6.3、3.1、1.6、0.8、0.4、0.2、0.1 µgとなる。感受性測定寒天培地を所定条件(表4)で培養し、菌発育が観察されない阻止帯の幅をノギスを用いてmm単位で計測した。

コントロールとして、試験品の代わりにメタノールをディスクに滴下したものをを用いた。

50

【 0 1 2 0 】

(6) 試験結果

試験結果を表 5 に示す。

【 0 1 2 1 】

【表 5】

表5. 化合物D～HのMIC測定結果

試験菌名	試験薬剤	MIC ^{※1} (μg/ディスク)	阻止帯 ^{※2} (mm)
Staphylococcus aureus (MRSA) IID1677 (菌液濃度: 7.3 × 10 ⁷ CFU/mL)	化合物D	50	1.4
	化合物E	50	2.2
	化合物F	50	3.1
	化合物G	50	2.3
	化合物H	50	3.0
Staphylococcus aureus (MRSA) ATCC43300 (菌液濃度: 1.0 × 10 ⁸ CFU/mL)	化合物D	50	3.0
	化合物E	50	3.3
	化合物F	50	2.4
	化合物G	50	0.9
	化合物H	50	2.7
Enterococcus faecalis (VRE) ATCC51575 (菌液濃度: 1.9 × 10 ⁸ CFU/mL)	化合物D	50	4.7
	化合物E	50	6.9
	化合物F	50	5.8
	化合物G	50	6.7
	化合物H	50	5.5
Enterococcus faecalis ATCC29212 (菌液濃度: 9.6 × 10 ⁷ CFU/mL)	化合物D	25	2.2
	化合物E	>50	0.0
	化合物F	50	7.7
	化合物G	50	8.4
	化合物H	50	3.3

※1: 試験品希釈液 (μg/mL) 50 μL をディスクに滴下したときの試験品量

※2: 菌の発育が認められない範囲の最大および最小の長さの平均値

【 0 1 2 2 】

以上の結果から、化合物 (D) ~ (H) はいずれも、耐性菌であるメチシリン耐性黄色ブドウ球菌 (M R S A) 及びバンコマイシン耐性腸球菌 (V R E) に対して抗菌活性を示すことが明らかになった。

バンコマイシン耐性遺伝子は、菌種間を水平伝播することが知られているので (W . C . Noble et al . , FEMS Microbiology Letters 1992 , Vol . 93 , p . 195 - 198 ; Elena Ramos - Trujillo et al . , Int Microbiol , 2003 , No . 6 , p . 113 - 115)、薬剤耐性獲得機構は共通であり、化合物 (D) ~ (H) はいずれも、バンコマイシン耐性黄色ブドウ球菌 (V R S A) に対して抗菌活性を示すことが期待される。

【 0 1 2 3 】

また、化合物 (D) 及び (F) ~ (H) は耐性菌以外の菌に対しても抗菌活性を示すことが明らかになった。

【手続補正書】

【提出日】平成28年4月27日(2016.4.27)

【手続補正1】

【補正対象書類名】特許請求の範囲

【補正対象項目名】全文

【補正方法】変更

【補正の内容】

【特許請求の範囲】

【請求項1】

下記 1 ~ 10 で示される工程を含む、式 (I) で表されるユーシェアライド類の製造

10

20

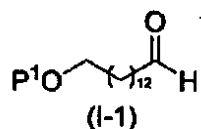
30

40

方法。

工程 1 : 式 (I - 1)

【化 1】

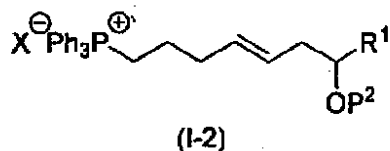


(式中、P¹は保護基を表す。)

で表される化合物と、

式 (I - 2)

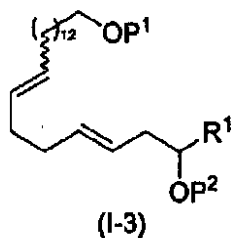
【化 2】



(式中、R¹は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、P²は保護基を表し、Xはハロゲン原子を表す。)

で表される化合物とを塩基の存在下にカップリングして式 (I - 3)

【化 3】

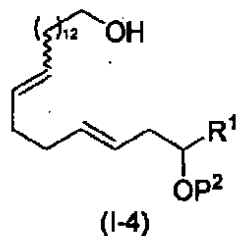


(式中、R¹、P¹及びP²は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

工程 2 : 式 (I - 3) で表される化合物を脱保護して式 (I - 4)

【化 4】

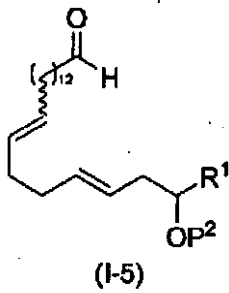


(式中、R¹及びP²は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

工程 3 : 式 (I - 4) で表される化合物を酸化して式 (I - 5)

【化5】

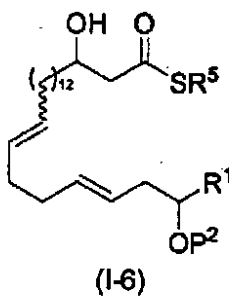


(式中、 R^1 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

工程4：式(I-5)で表される化合物をアルドール反応に付して式(I-6)

【化6】

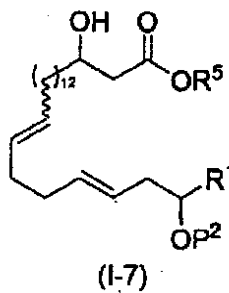


(式中、 R^5 は炭化水素基を表し、 R^1 及び P^2 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

工程5：式(I-6)で表される化合物をエステル交換して式(I-7)

【化7】

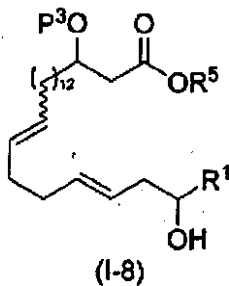


(式中、 R^1 、 R^5 及び P^2 は前記のとおりである。)

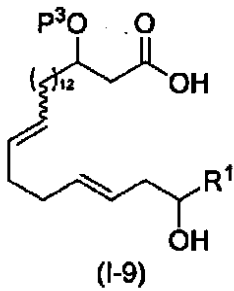
で表される化合物を得る工程、

工程6：式(I-7)で表される化合物を保護、脱保護して式(I-8)

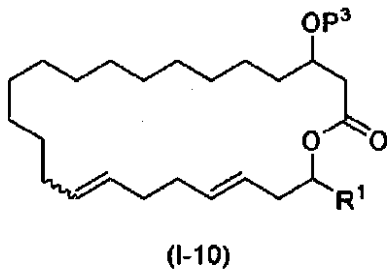
【化8】



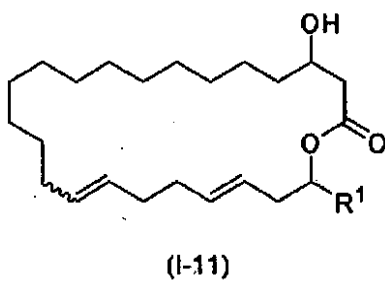
(式中、 P^3 は保護基を表し、 R^1 及び R^5 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程 7：式 (I - 8) で表される化合物を加水分解して式 (I - 9)
 【化 9】



(式中、 R^1 及び P^3 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程 8：式 (I - 9) で表される化合物を環化して式 (I - 10)
 【化 10】

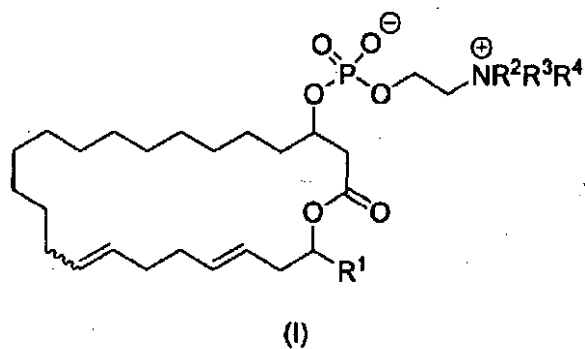


(式中、 R^1 及び P^3 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程 9：式 (I - 10) で表される化合物を脱保護して式 (I - 11)
 【化 11】



(式中、 R^1 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、
 工程 10：式 (I - 11) で表される化合物をリン化合物、続いてアミン $R^2 R^3 R^4 N$
 と反応させて式 (I)

【化 1 2】

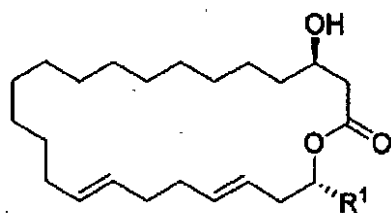


(式中、 R^1 は前記のとおりであり、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。) で表される化合物を得る工程。

【請求項 2】

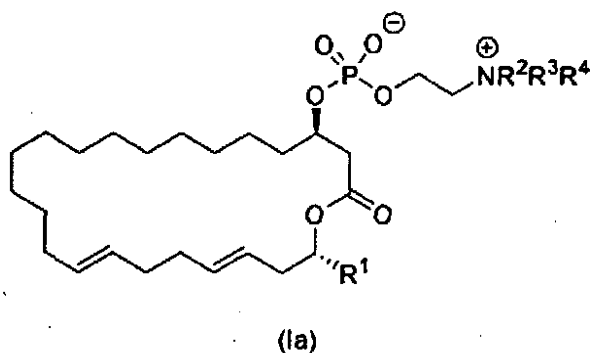
式 (I a - 1 1)

【化 1 3】



(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。) で表される化合物をリン化合物、続いてアミン $R^2 R^3 R^4 N$ と反応させることによる、式 (I a)

【化 1 4】

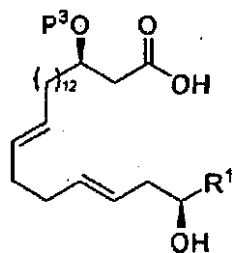


(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は、独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。) で表されるユーシエアリライド類の製造方法。

【請求項 3】

式 (I a - 1 1) で表される化合物が、式 (I a - 9)

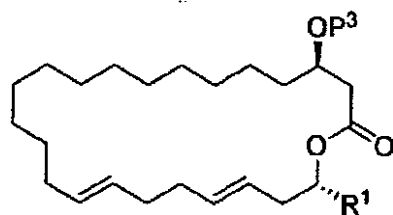
【化 1 5】



(Ia-9)

(式中、 R^1 は前記のとおりであり、 P^3 は保護基を表す。)
 で表される化合物を 2 - メチル - 6 - ニトロ安息香酸無水物と反応させて式 (I a - 1 0)

【化 1 6】



(Ia-10)

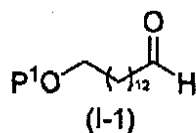
(式中、 R^1 及び P^3 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、

式 (I a - 1 0) で表される化合物を脱保護する工程により得られる、請求項 2 に記載の製造方法。

【請求項 4】

式 (I a - 9) で表される化合物が、式 (I - 1)

【化 1 7】

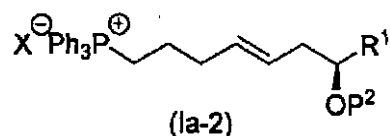


(I-1)

(式中、 P^1 は保護基を表す。)
 で表される化合物と、

式 (I a - 2)

【化 1 8】

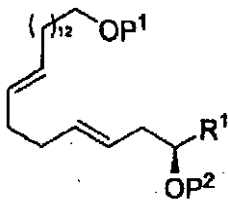


(Ia-2)

(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、 P^2 は保護基を表し、 X はハロゲン原子を表す。)

で表される化合物とを塩基の存在下にカップリングして式 (I a - 3)

【化 1 9】



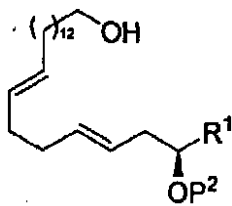
(Ia-3)

(式中、R¹、P¹及びP²は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

式(Ia-3)で表される化合物を脱保護して式(Ia-4)

【化 2 0】



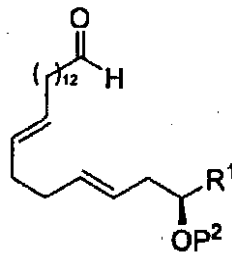
(Ia-4)

(式中、R¹及びP²は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

式(Ia-4)で表される化合物を酸化して式(Ia-5)

【化 2 1】



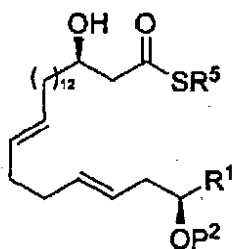
(Ia-5)

(式中、R¹及びP²は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

式(Ia-5)で表される化合物をアルドール反応に付して式(Ia-6)

【化 2 2】

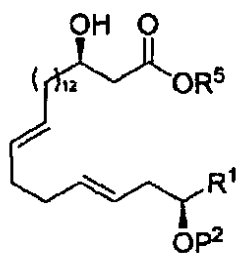


(Ia-6)

(式中、 R^5 は炭化水素基を表し、 R^1 及び P^2 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、

式 (I a - 6) で表される化合物をエステル交換して式 (I a - 7)

【化 2 3】

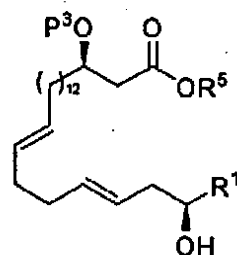


(Ia-7)

(式中、 R^1 、 R^5 及び P^2 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、

式 (I a - 7) で表される化合物を保護、脱保護して式 (I a - 8)

【化 2 4】



(Ia-8)

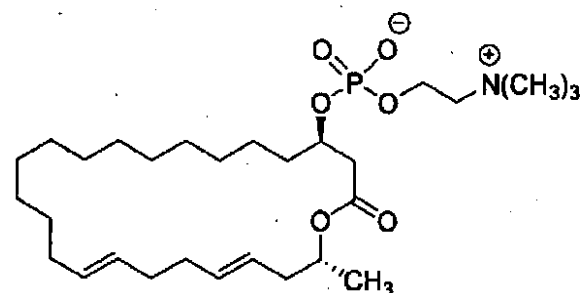
(式中、 P^3 は保護基を表し、 R^1 及び R^5 は前記のとおりである。)
 で表される化合物を得る工程、

式 (I a - 8) で表される化合物を加水分解する工程により得られる、請求項 3 に記載の製造方法。

【請求項 5】

式 (I a) で表されるユーシェアリライド化合物が、式 (A)

【化 2 5】



(A)

で表される化合物である請求項 2 ~ 4 いずれか 1 項に記載の製造方法。

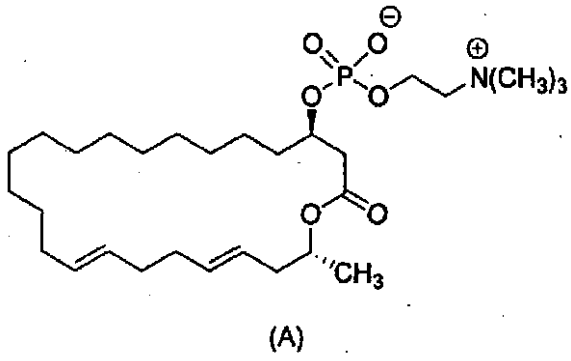
【請求項 6】

(削除)

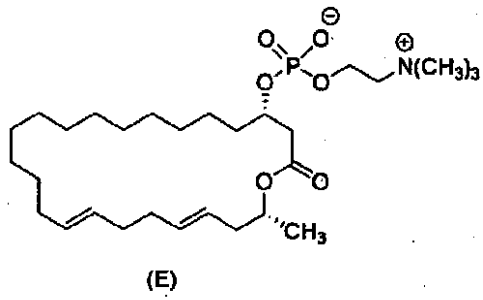
【請求項 7】

式 (A)、(E)、(F) 又は (G) で表される化合物。

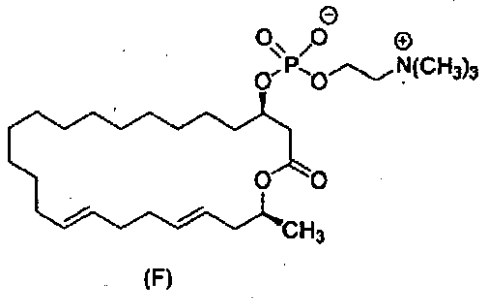
【化 2 7】



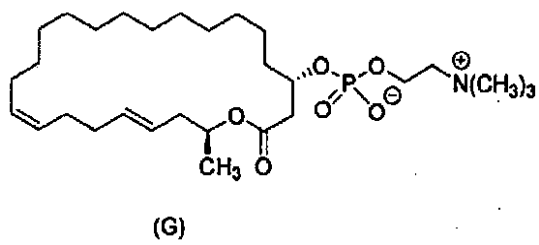
【化 2 8】



【化 2 9】



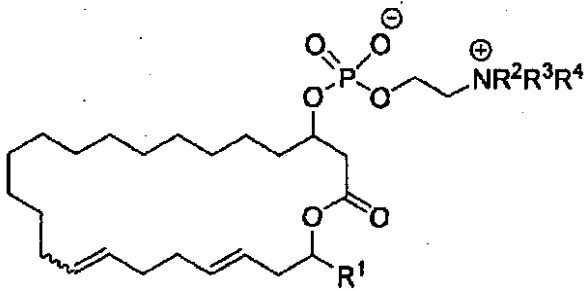
【化 3 0】



【請求項 8】

式 (I)

【化 3 1】

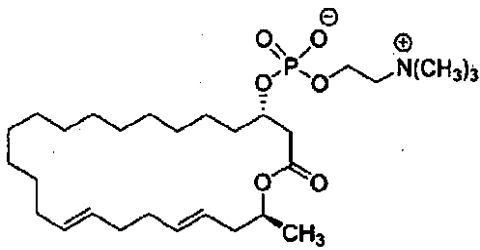


(I)

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表される化合物(ただし、下記化合物(D)を除く。)を含有する医薬組成物。

【化 3 2】



(D)

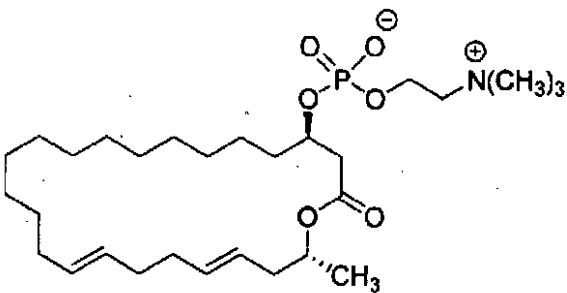
【請求項 9】

抗菌剤である請求項 8 に記載の医薬組成物。

【請求項 10】

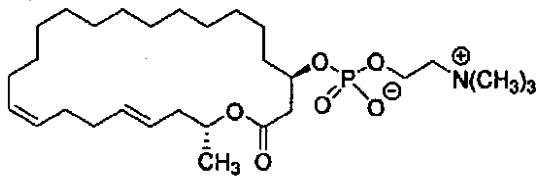
式(I)で表される化合物が、下記式(A)、(B)、(C)、(E)、(F)、(G)、又は(H)

【化 3 3】



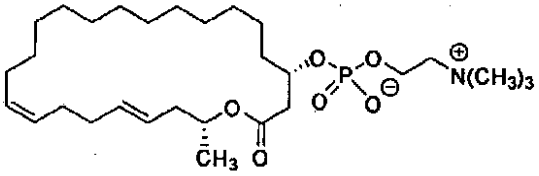
(A)

【化 3 4】



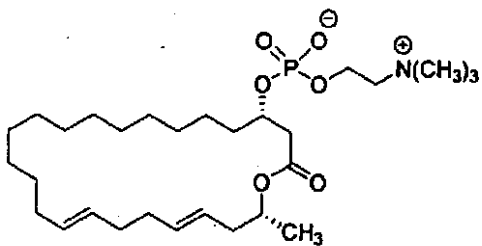
(B)

【化 3 5】



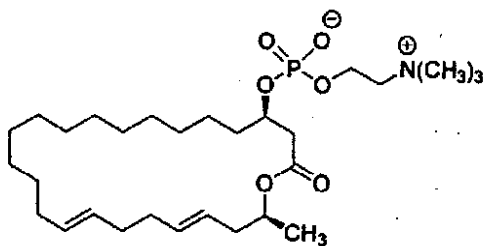
(C)

【化 3 6】



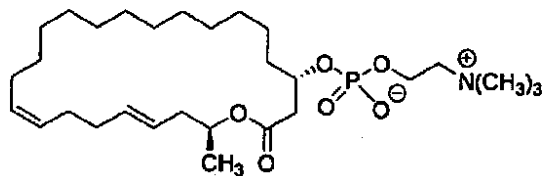
(E)

【化 3 7】



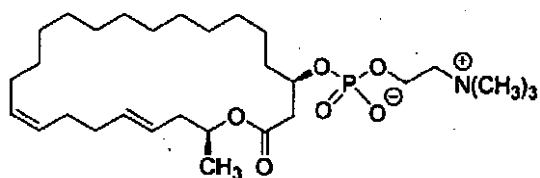
(F)

【化 3 8】



(G)

【化 3 9】



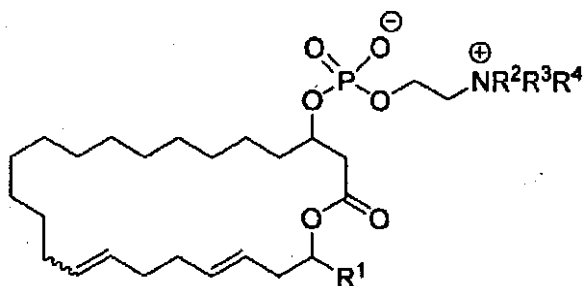
(H)

で表される化合物である請求項 9 又は 10 に記載の医薬組成物。

【請求項 1 1】

式 (I)

【化 4 0】



(I)

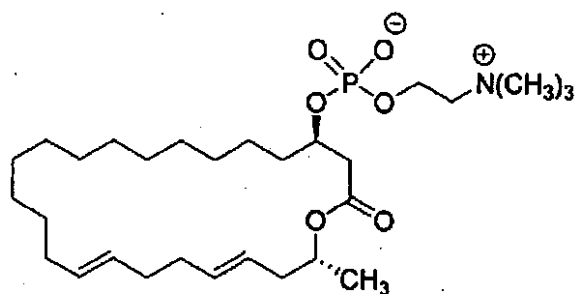
(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表される化合物を含有する耐性菌用抗菌剤。

【請求項 1 2】

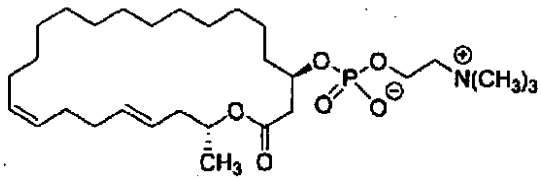
式 (I) で表される化合物が、下記式 (A)、(B)、(C)、(D)、(E)、(F)、(G)、又は (H)

【化 4 1】



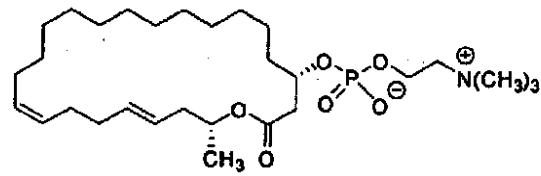
(A)

【化 4 2】



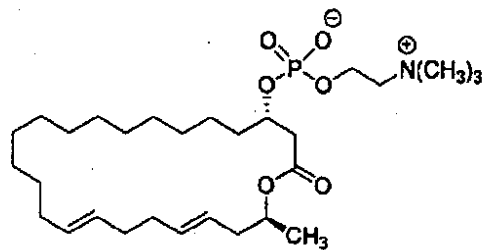
(B)

【化 4 3】



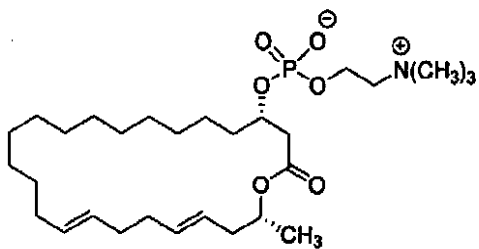
(C)

【化 4 4】



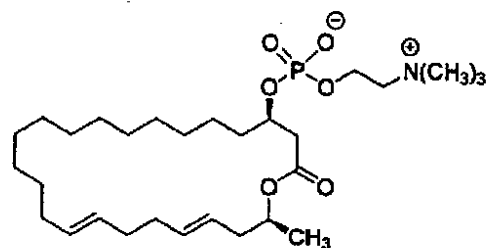
(D)

【化 4 5】



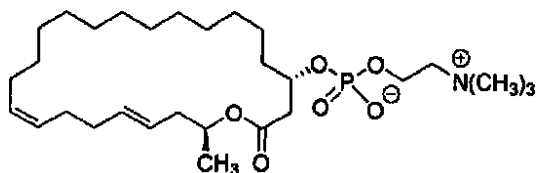
(E)

【化 4 6】



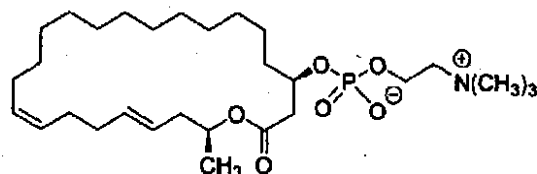
(F)

【化 4 7】



(G)

【化 4 8】



(H)

で表される化合物である請求項 1 1 に記載の耐性菌用抗菌剤。

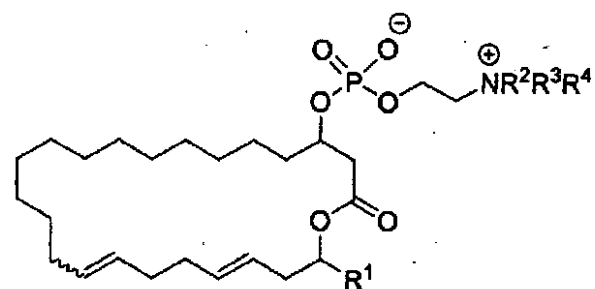
【請求項 1 3】

耐性菌がメチシリン耐性黄色ブドウ球菌 (M R S A)、バンコマイシン耐性腸球菌 (V R E) 又はバンコマイシン耐性黄色ブドウ球菌 (V R S A) である請求項 1 1 又は 1 2 に記載の耐性菌用抗菌剤。

【請求項 1 4】

式 (I)

【化 4 9】



(I)

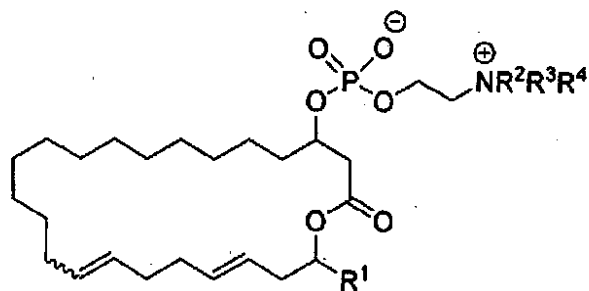
(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表される化合物を含有する医薬組成物の治療有効量を、それを必要としている対象に投与することを含む、耐性菌感染症の治療または予防の方法。

【請求項 1 5】

耐性菌用抗菌剤を製造するための、式 (I)

【化50】



(I)

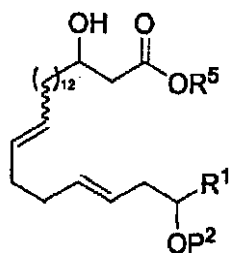
(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表される化合物の使用。

【請求項16】

式(I-7)

【化51】

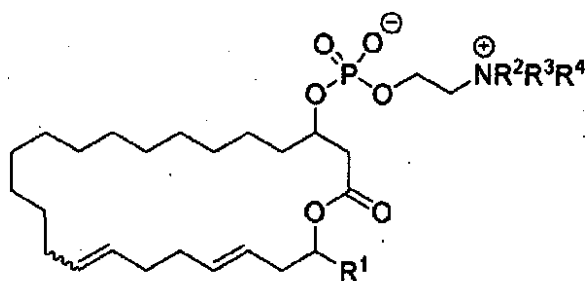


(I-7)

(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、 P^2 は保護基を表し、 R^5 は炭化水素基を表す。)

で表される化合物を脱保護し、次いで環化する工程を含む、式(I)

【化52】



(I)

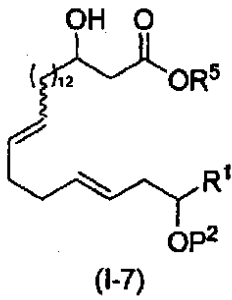
(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、 R^2 、 R^3 及び R^4 は独立に水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表す。)

で表されるユーシエアリライド類の製造方法。

【請求項17】

式(I-7)

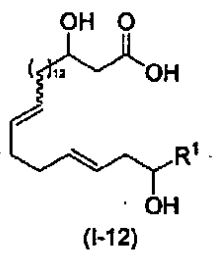
【化 5 3】



(式中、 R^1 は水素原子又は置換されていてもよい炭化水素基を表し、 P^2 は保護基を表し、 R^5 は炭化水素基を表す。)

で表される化合物を脱保護して式 (I - 1 2)

【化 5 4】

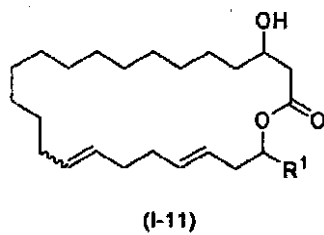


(式中、 R^1 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程、

前記式 (I - 1 2) で表される化合物を環化して式 (I - 1 1)

【化 5 5】



(式中、 R^1 は前記のとおりである。)

で表される化合物を得る工程

を含む請求項 1 6 に記載の製造方法。

【 国際調査報告 】

INTERNATIONAL SEARCH REPORT		International application No. PCT/JP2015/080469
A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER C07F9/655(2006.01)i, A61K31/685(2006.01)i, A61P31/04(2006.01)i, C07D313/00(2006.01)i According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC		
B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) C07F9/00, A61K31/00, A61P31/00, C07D313/00 Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Jitsuyo Shinan Koho 1922-1996 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-2016 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-2016 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-2016 Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) CAPLUS/REGISTRY (STN)		
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	YAMAUCHI, Takayasu et al., Total synthesis of the proposed structures of eushearilide, Heterocycles, 2014, 88(2), p.1175-1189, published online 18 September 2013 (18.09.2013)	6-15
X	HOSOE, Tomoo et al., A new antifungal macrolide, eushearilide, isolated from Eupenicillium shearii, Journal of Antibiotics, 2006, 59(9), p.597-600	8-15
A	JP 2007-536194 A (Gilead Sciences, Inc.), 13 December 2007 (13.12.2007), & US 2005/0215513 A1 & WO 2004/096236 A2 & EP 1628685 A2	1-17
<input checked="" type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C. <input type="checkbox"/> See patent family annex.		
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier application or patent but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family		
Date of the actual completion of the international search 14 January 2016 (14.01.16)		Date of mailing of the international search report 26 January 2016 (26.01.16)
Name and mailing address of the ISA/ Japan Patent Office 3-4-3, Kasumigaseki, Chiyoda-ku, Tokyo 100-8915, Japan		Authorized officer Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2015/080469

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	JP 62-265290 A (Glaxo Group Ltd.), 18 November 1987 (18.11.1987), & US 4918098 A & EP 238259 A1	1-17
A	JP 59-141582 A (Merck & Co., Inc.), 14 August 1984 (14.08.1984), & US 4469682 A & EP 115930 A1	1-17

国際調査報告		国際出願番号 PCT/J P 2 0 1 5 / 0 8 0 4 6 9	
A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC)) Int.Cl. C07F9/655(2006, 01)i, A61K31/685(2006, 01)i, A61P31/04(2006, 01)i, C07D313/00(2006, 01)i			
B. 調査を行った分野 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC)) Int.Cl. C07F9/00, A61K31/00, A61P31/00, C07D313/00			
最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 日本国実用新案公報 1922-1996年 日本国公開実用新案公報 1971-2016年 日本国実用新案登録公報 1996-2016年 日本国登録実用新案公報 1994-2016年			
国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語) CAplus/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 請求項の番号	
X	YAMAUCHI, Takayasu et al., Total synthesis of the proposed structures of eushearilide, Heterocycles, 2014, 88(2), p.1175-1189, 2013年9月18日にオンラインで掲載	6-15	
X	HOSOE, Tomoo et al., A new antifungal macrolide, eushearilide, isolated from Eupenicillium shearii, Journal of Antibiotics, 2006, 59(9), p.597-600	8-15	
<input checked="" 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、一般的な技術水準を示すもの 「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日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			
国際調査を完了した日 14.01.2016		国際調査報告の発送日 26.01.2016	
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/J P) 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) 前田 憲彦	4H 8318 電話番号 03-3581-1101 内線 3443

国際調査報告		国際出願番号 PCT/J P 2 0 1 5 / 0 8 0 4 6 9
C (続き) . 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求項の番号
A	JP 2007-536194 A (ギリアード サイエンス、 インコーポレ イテッド) 2007. 12. 13, & US 2005/0215513 A1 & WO 2004/096236 A2 & EP 1628685 A2	1-17
A	JP 62-265290 A (グラクソ・グループ・リミテッド) 1987. 11. 18, & US 4918098 A & EP 238259 A1	1-17
A	JP 59-141582 A (メルク・エンド・カムパニー・インコーポレーテ ッド) 1984. 08. 14, & US 4469682 A & EP 115930 A1	1-17

フロントページの続き

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

Fターム(参考) 4H050 AA01 AA02 AA03 AB29 AC50 WA02 WA15 WA23

(注) この公表は、国際事務局(WIPO)により国際公開された公報を基に作成したものである。なおこの公表に係る日本語特許出願(日本語実用新案登録出願)の国際公開の効果は、特許法第184条の10第1項(実用新案法第48条の13第2項)により生ずるものであり、本掲載とは関係ありません。