

# C-ヌクレオシドの一般合成法

佐 藤 恒 夫

報告番号 甲第 1586 号

# 図・本館

C-ヌクレオシドの一般合成法

名古屋大学図書	
和	897393

名古屋大学

佐藤恒夫

GENERAL SYNTHESIS OF C-NUCLEOSIDES

A thesis presented

by

Tsuneo Sato

to

The Faculty of Science

for the degree

of

Doctor of Science

in the subject of

Chemistry

Nagoya University

1983

本研究遂行にあたって絶え間ない指導と適切な助言をいただいた野依良治名古屋大学教授に心から感謝いたします。また早川芳宏化学測定機器センター助教授にも同様の謝意を表します。また終始適切な助言をいただいた鈴木正昭博士と西沢麦夫博士に感謝いたします。測定機器および文献類の使用を心よく許して下さった山田静之教授、平田義正名倉教授、ならびに高谷秀正分子科学研究所助教授にも感謝いたします。また「3×3」と協力して下さった研究室の方々、とくに渡辺誠氏と小林博司氏に感謝いたします。本研究を行なうにあたり、D-リボースを提供して下さいました味の素工業株式会社中央研究所、フソイドウリジンを提供して下さいました協和醸酵工業株式会社、ショウドマイシンを供与して下さいましたシオノギ製薬工業株式会社中央研究所、フソイドウリシナジン塩酸塩を供与して下さいました Sloan-Kettering がん研究所にそれぞれ感謝いたします。

昭和 58 年 3 月

佐藤恒夫

## 目 次

序

第一 章	C-ヌクレオシドの立体選択的合成	3
第二 章	分枝糖を有するピリミジン C-ヌク レオシドの合成	41
第三 章	木モ C-ヌクレオシドの合成	116
要 旨		143
論 文 リスト		144

## 序

スクレオシドのうち糖部分と含チッ素複素環が炭素-炭素結合で結ばれているもの(ヒグリコシル化合物)を、通常のスクレオシドとはわちN-グリコニル化合物と区別するためにヒ-スクレオシドという。ヒ-スクレオシドはその特異な構造から明らかのように、化学的加水分解あるいは酵素による分解を受け難く、したがって興味ある生理活性を示すものが多々ある。このことが駆動力となり、天然物のせならずその類縁体の合成が盛んに行なわれてきた。

合成方法は一般につきの三つに大別される。(1)天然から容易に得られるヒ-スクレオシド類を化学的に変換して目的物を得る方法。(2)糖誘導体、とくにリ-リボースの1位に含チッ素複素環を導入する方法。(3)糖誘導体を用ひながらまったく人工的に合成する方法。これら二つの方法がよいかは目的物によって異なり、それぞれ一長一短があるといえる。(1)は一見有利に見えるが、この種の天然物は一般に微量成分であり、出発物質の供給がむずかしいし、また合成化学的にも柔軟性が乏しい。つまり合成可能な化合物が限られまた構造修飾等においても種々の束縛を受けることが多々ある。(3)の方法はまったく逆であり、原理的に自由度が最も大きい。また合成の収率さえよければ目的物の大量合成も簡単なはずである。しかし具体的な手法を手にしない限り、ただ漠然として、効率的合成の確立は約束されない。(2)は両者の中間といえる。従来、(3)の合成方法のほとんどは、環状ジエンとオレフィンとのDiels-Alder反応を利用してゐる。このように有効な環化付加反応が天然および人工ヒ-スクレオシドの立体選択性の鍵になつてゐる。ジブロモケトンと鉄カルボニルを反応させると活性C<sub>3</sub>ユニット、オキシアリル体が発生する。このオキシアリル体は種々の不飽和化合物に捕捉され、環状化合物を与える。オレフィンとの3+2→5および1,3-ジエン類との3+4→7型のケトン合成法は利用価

値が高い。筆者はこつまつたく新しい環化付加反応を $\alpha$ -ヌクレオシドの合成に適用しようと計画した。その結果、筆者は天然および人工 $\alpha$ -ヌクレオシドをも合成する $\alpha$ -ヌクレオシドの立体選択性的一般合成法を確立することに成功した。

まず第一章では、アセトンとフランを出発物質に用いる天然 $\alpha$ -ヌクレオシドおよび人工 $\alpha$ -ヌクレオシドの立体選択性的合成法について述べる。第二章では、一章で確立した一般合成法の実証を種々の分枝糖を有するピリミジン $\alpha$ -ヌクレオシドを合成することにより行なった。第三章では、一章および二章の合成法の重要な中間体を出発物質に用ひる木モ $\alpha$ -ヌクレオシドの一般合成法について述べる。

本研究により、非糖類を出発物質に用ひる $\alpha$ -ヌクレオシドのまったく新しい立体選択性的合成法が確立された。

# 第一 章

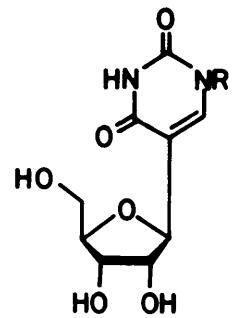
## C-スクレオシドの立体選択性的合成<sup>1)</sup>

非糖質物質から容易に得られる共通のラクトン性 C-β-グリコシル中間体を経て、立体制御したキラルな C-スクレオシドの一般的合成を完成させた。8-オキサビシクロ[3.2.1]オクタ-6-エン-3-オンを四酸化オスミウムを用いてビスヒドロキシル化した後にアセト化すると (IR\*, 5S\*, 6S\*, 7R\*) -6,7-イソフロロピリデンジオキシ-8-オキサビシクロ[3.2.1]オクタン-3-オンが得られる。ニコケトンを Baeyer-Villiger 酸化すると重要な中間体である 2-(2,3-Ω-イソフロロピリデン-β-リボフラノイル) 酢酸ラクトンが得られる。天然型の D-立体配置をもつた光学活性なラクトンは、シンコニジンを用いたセコ酸の光学分割、ついて再ラクトン化することにより得られる。ラクトンを  $\pm$ -C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>OCH[N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sub>2</sub>でもって α-ジメチルアミノメチレン化すると 2-(2,3-Ω-イソフロロピリデン-β-D-リボフラノイル)-2-(ジメチルアミノメチレン) 酢酸ラクトンが得られる。このラクトンは塩基を用いた尿素との縮合、ついて脱保護を経て天然物であるフソイドウリジンを与える。同様にして、アミノメチレンラクトンにチオ尿素やグアニジンを用いてヘテロ環を構築することにより非天然型ピリミジン C-スクレオシドである 2-チオフソイドウリジンとフソイドイリジンジレにそれが変換できる。天然型のショウドウマイシンは二つの方法によって合成し得る。第一の方法は、α-ジメチルアミノメチレンラクトンのオゾン分解、ついて  $(C_6H_5)_3PCHCONH_2$  を用いる Wittig 反応、そして最後に酸加水分解から成るものである。第二の方法は 2-(2,3-Ω-イソフロロピリデン-β-D-リボフラノイル) 酢酸ラクトンを中間体として用いるものである。すなわちこのラクトンをフルフラールとのアルドール反応、ついて脱水により 2-(2,3-Ω-イソフロロピリデン-β-D-リボフラノイル)-2-(フルフルリデン) 酢酸ラクトンへと変換し、

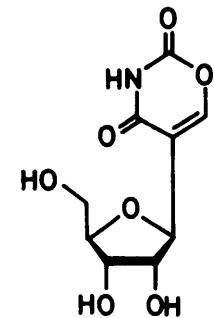
ニクフルフルリデンラクトンを加メタノール分解、 $\text{Li}-\text{P}(\text{CH}_3)_2\text{Cl}$  メチルシリル化、 $\text{Pd}(\text{OAc})_4$  分解、 $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{P}(\text{CH}_2\text{CONH}_2)$  との Wittig 反応、最後に加水分解をすればマレイミド $\leftarrow$ ヌクレオシドが得られる。これらに 6-アザフリソイドウリジンと 6-アザ-2-キオフリソイドウリジンは、2-(2,3-O-イソプロピリデン- $\beta$ -D-リボフラン)ミル)グリオキシル酸メチルのセミカルバゾンおよびキオセミカルバゾンの分子内閉環反応、脱保護を経てそれぞれ得ることができる。これらすべての変換は、完全な立体化学の制御の下になしとげることはできる。

## 1. 緒言

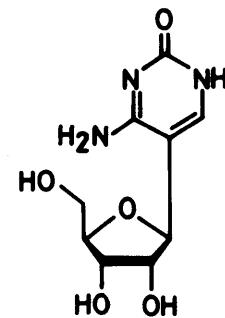
C-ヌクレオシドは糖部分とヘテロ環部分とが炭素-炭素結合をしてなる一群の化合物である。これらは、糖のアノメリック炭素(C-1'位)とアグリコンが炭素-キラル結合で結ばれてなる通常の N-ヌクレオシドと区別されてなる。フリソイドウリジン[1]が種々の tRNA の微量成分として単離されて以来、<sup>2)</sup> [2]-[12] のような C-ヌクレオシドが主として種々の Streptomyces から培養液から単離されてきた。<sup>3)</sup> C-ヌクレオシドはそのユニークな構造のために、化学的加水分解や酵素による分解に比較的の安定である。そのためこれらの多くは種々の興味ある生物学的活性を示す。<sup>4)</sup> この生物学的な重要性のために天然 C-ヌクレオシドやそれらの人工誘導体の合成方法の開発に努力がなされてきた。これまでに報告された合成方法は、つきに示す三つ<sup>5)</sup>カテゴリに分類できる：(1) 天然 C-ヌクレオシドの変換、(2) 適当な糖誘導体への含キラル素ヘテロ環の導入、および(3) 非糖類を出発物質とする全合成である。一般に現存するほとんどの報告は、一番目と二番目のカテゴリに含まれる。(しかしながら前者は出発物質の供給があまりしくかつ一般性が少なし、後者は立体選択性がえしいためにこれらの方法は必ずしも効果的なものとはいえない。三番目のカテゴリによる合成方法は、明らかにもっとも自由度をもつてゐる。しかし、この方法による効果的なアプローチ下には、リボース骨格中の四つ



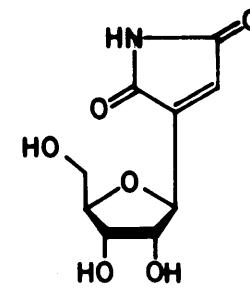
[1], R = H



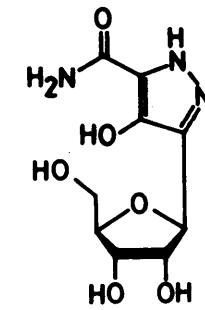
[3]



[4]



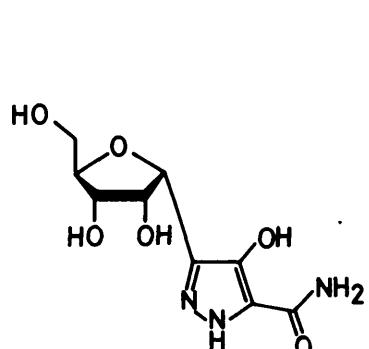
[5]



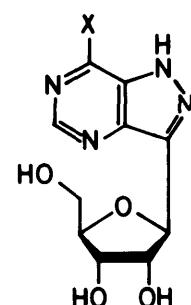
[6]

[2], R = CH<sub>3</sub>

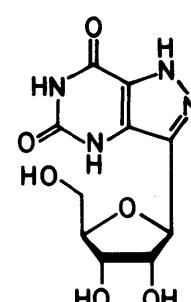
67



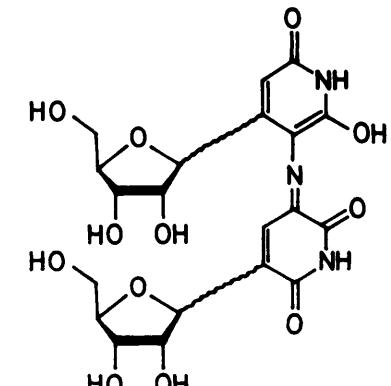
[7]



[8], X = NH<sub>2</sub>  
[9], X = OH



[10]



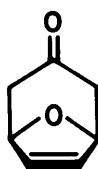
[11] ( $\alpha,\alpha$ -furanosyl)  
[12] ( $\beta,\beta$ -furanosyl)

の不育炭素の構築とアーメリック炭素での炭素-炭素結合を $\beta$ -D-7"リコニル構造に保つ立体制御を同時に行なう新しい効果的な方法論が必要である。<sup>11)</sup> この章では、安価な非糖類を出発物質とする $\alpha$ -ヌクレオシドの立体選択性一般合成法につき記述する。高度にキラルな骨格がメリ構造をもつ中間体を経て、簡単な操作でつくられる。すなはちリボース骨格は、低原子価遷移金属を用いるポリブロモケトンとフラン類との効果的な[3+4]環化付加反応<sup>12)</sup>そしてヒミツブリで行なうオキサビニクロ構造の酸化的修飾によりつくられる。

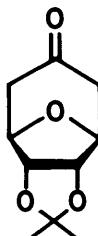
## 2. 結果と考察

2.1 ヒリミジン $\alpha$ -ヌクレオシドの合成 この合成は双環性エノン[13]から出発した。この化合物はベンゼン中で  $\text{Fe}_2(\text{O})_9$ <sup>14)</sup> またはテトラヒドロフラン(THF)中で  $\text{Zn}/\text{Ag}$  合金<sup>15)</sup> 存在下  $d,d,d',d'$ -テトラブロモマセトンとフランを還元的環化付加し、つづいてメタノール中で  $\text{Zn}/\text{Cu}$  合金で脱臭素することにより得られる。[13]を 0-25°C で触媒量の四酸化オスミウムと水酸化テトラエチルアンモニウム水溶液を含有する 正-ブチルアルコール中、少し過剰の 70% 正-ブチルヒドロペルオキシドと処理し、つづいてアセトン中に無水  $\text{CuSO}_4$  と p-トルエンスルホン酸で処理するとアセトニド[14]が单一の結晶性異性体として 68% の収率で得られた。酸素官能基は完全に立体選択的にドリ立體障害の少ない側から二重結合に導入されて<sup>16)</sup>いる。<sup>17)</sup> 反応混合物中に他の異性体は検出されなかつた。また[13]から[14]への立体選択性変換は触媒量の四酸化オスミウム存在下 30% 過酸化水素を酸化剤として用いることにより 52% の収率で達成することができた。アセトニドの $\alpha$ 立體化学は、<sup>1</sup>H NMR スペクトルで等価な  $\text{H}_6$  と  $\text{H}_7$  に由来するシグナルが  $\delta$  3.98 に鋭い一重線として現われるることより立証された。この強固な三環性システムの Dreiding モデルでは、 $\text{H}-\text{C}(6)-\text{C}(5)-\text{H}$  (または  $\text{H}-\text{C}(7)-\text{C}(1)-\text{H}$ ) の二面角が約 90° である。このことは観測されたスピニースピン結合定数が ~0 Hz であることに一致している。

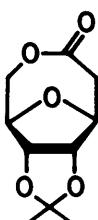
もしアセトニドが他方の  $\beta$  配置をもつてみるとすれば、二面角は  $30\text{--}40^\circ$  となりスピノン-スピノン結合定数は  $5\text{--}6\text{ Hz}$  を示すはずである。<sup>18)</sup> ひまつづいて塩化メチレン中、室温で  $\text{Na}_2\text{HPo}_4$  × エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム存在下に当量のトリフルオロ過酢酸を用いて Baeyer-Villiger 酸化を行なった。望まれる  $\gamma$ - $\beta$ -グリコニル骨格をもつ重要な中間体である[15]が  $81\%$  の収率（消費した[14]を基準にすると  $94\%$ ）で得られた。 $4,4'$ -キオビス(6-酢酸-4'ケル-3'-メチルフェニル)<sup>19)</sup> 存在下、四-クロロ過安息香酸を用いた酸化反応は非常に遅く進行しかつ収率も  $59\%$  に低下した。ラクトンの生成は IR スペクトルで  $1737\text{ cm}^{-1}$  ( $\text{C=O}$ ) に吸収が現われることにより裏付けられた。このようにして、高度なキラル構造をもつ正に重要な中間体をアセトンとフランという簡単な対称な物質を出発にして容易に合成することができた。天然物合成のために必要な光学分割は、THF 中で水酸化ナトリウム水溶液でケン化して得られるセト酸[16]を経て行なうことことができた。[16]とシンコニシンの当量混合物をアセトン中で加熱し、つけて冷却して結晶を析出させ、最後にアセトンから再結晶して光学活性な塩、mp  $80^\circ\text{C}$ ,  $[\alpha]_D^{25} -75.3^\circ$  ( $\pm 0.465$ ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ) を得た。このようにして得られた塩を塩酸で処理することにより光学分割したセト酸[D-16]が得られた。つけて無水酢酸とピリジン中  $90\text{--}100^\circ\text{C}$  で加熱することにより環化し、光学活性なラクトン[D-15], mp  $161\text{--}163^\circ\text{C}$ ,  $[\alpha]_D^{26} +84^\circ$  ( $\pm 0.63$ ,  $\text{CHCl}_3$ ), をラセミ[16]から  $4\%$  の総収率で得た。このキラルなラクトンは、D-リボースから別途合成<sup>20)</sup>した標品とすべての点で一致した。つきの合成課題はラクトンの  $\alpha$  位にホルミル基または合成的に等価なもの導入することである。数多くの失敗の後、Bredereck 試薬<sup>24)</sup>がもともと効果的であることを見出した。すなわち[D-15]を  $\text{Li}-\text{C}_4\text{H}_9\text{OCH}[\text{N}(\text{CH}_3)_2]$  と  $\text{N},\text{N}$ -ジメチルホルムアミド(DMF) 中  $60^\circ\text{C}$  で処理したところジメチルアミノメチレンラクトン[D-17]が  $91\%$  の収率で得られた。生成物の IR 吸収 [ $1685$  と  $1680\text{ cm}^{-1}$  ( $\text{C=O}$ ),  $1595\text{ cm}^{-1}$  ( $\text{C=C}$ )] と UV 吸収 [ $296\text{ nm}$  ( $\epsilon 13500$ )] はジメチルアミノメチレンラクトン構造に特徴的な吸収を示した。 $^1\text{H NMR}$  スペクトルは一重線ニ本から成る二組のシグナルを  $\delta 2.94$  と  $3.16$  [ $\text{N}(\text{CH}_3)_2$ ] および  $6.69$  と  $7.34$



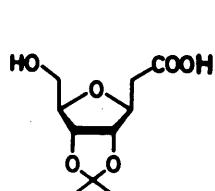
[13]



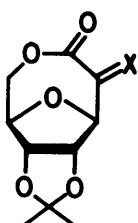
[14]



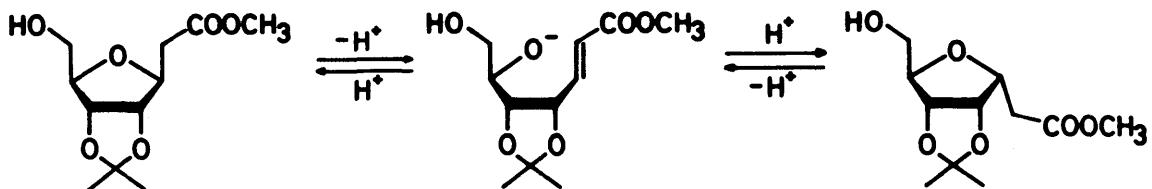
[15]



[16]

[17],  $X = \text{CHN}(\text{CH}_3)_2$ [26],  $X = \text{O}$ [29],  $X = (\text{E})-\text{CHFur}$ 

(=CH)に示した。ニホニヒとは生成物が $\pi$ と $\pi'$ ＝重結合異性体の1:2混合物であることを示してある。[15]はセコ形であるヒドロキシエステル[18]は塩基性条件下で立体化学的に非常に不安定であることに注意すべきである。通常の方法を用いるホルミル化またはそれに相当する操作を行なうと容易に異性化が起り、より安定な $\alpha$ 異性体[19]が生成する。ニホ異性化は、分子内逆Michael反応/再環化の過程で進行する。<sup>22, 25)</sup>したがって、C-1'位で「天然」の立体化学を保持するためトラクトン[15]を用いることは、とりわけ有利である。アミノメチレンラクトン[D-17]は天然および非天然ヒドロキシジン- $\alpha$ -スフレオシド合成の共通な中間体となる。たとえば[D-17]と尿素の混合物を1 mol dm<sup>-3</sup>ナトリウムエトキシドのエタノール溶液中で還流すると、ラミニル誘導体[D-20]<sup>28)</sup>, mp 235–236°C,  $[\alpha]_D^{26} - 18.1^\circ$  ( $\pm 0.16$ , CH<sub>3</sub>OH) が60%の收率で得られた。10% 塩化水素-メタノール溶液を用いて室温でイソフロリデン基を除くと、フロソイドウリジン[1], mp 243–244°C,  $[\alpha]_D^{21} - 4.30^\circ$  ( $\pm 0.47$ , H<sub>2</sub>O), が得られた。ニホ

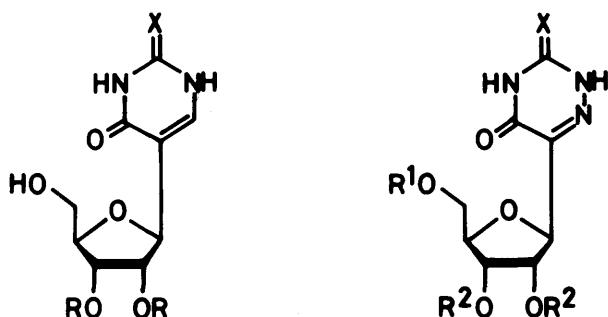


[18]

[19]

もののスペクトルおよび物理恒数は天然から得られたものと完全に一致した。さらに[1]は天然L-ヌクレオシドであるプロトイドシナジン[4]<sup>2)</sup>や非天然型L-ヌクレオシドである6-アザプロトイドウリジン[21]<sup>29)</sup>へと立体化学を制御した通常の方法で変換することができる。

ラクトン[D-17]を還流エタノール中でナトリウムエトキシドを用いて4オキソ素と縮合させるとアセトニド[D-22],  $[\alpha]_D^{22} = 8.0^\circ$  ( $C = 0.92$ ,  $\text{CH}_3\text{OH}$ ), が81%の収率で生成した。 $\sim$ で10%塩化水素-メタノール溶液を用いて脱保護したところ、2-4オキソプロトイドウリジン



[20],  $R--R = C(\text{CH}_3)_2$ ; [21],  $R^1 = R^2 = H$ ;  $X = O$

$X = O$  [35],  $R^1 = Si(\text{CH}_3)_2-t-\text{C}_4\text{H}_9$ ;

[22],  $R--R = C(\text{CH}_3)_2$ ;  $R^2--R^2 = C(\text{CH}_3)_2$ ;  $X = O$

$X = S$  [37],  $R^1 = Si(\text{CH}_3)_2-t-\text{C}_4\text{H}_9$ ;

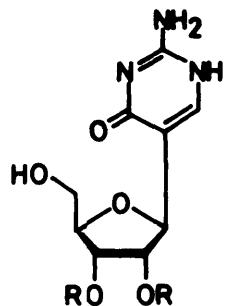
[23],  $R = H$ ;  $X = S$   $R^2--R^2 = C(\text{CH}_3)_2$ ;  $X = S$

[38],  $R^1 = R^2 = H$ ;  $X = S$

[23]<sup>27)</sup> が非常に吸湿性な固体として 90% の收率で得られた。

化学療法剤として有用なフロソイドイリシオシン [25]<sup>27,30)</sup> はまた同様の方法で [D-17] から合成できた。すなわち熱エタノール中で D-アラジン塩酸塩とナトリウムエトキシドを用いてヘテロ環形成を行はれ、 $\eta_{\text{D}} = 3$ 、[D-24], mp 170-174°C,  $[\alpha]_D^{22} - 50.8^\circ$  ( $\leq 0.73, \text{CH}_3\text{OH}$ )、が 81% の收率で生成した。つぎに塩化水素を触媒に用ひ加メタノール分解を行はると [D-25] の塩酸塩、<sup>27,30)</sup> mp 212-215°C,  $[\alpha]_D^{22} + 14.3^\circ$  ( $\leq 0.49, \text{H}_2\text{O}$ )、が 93% の收率で得られた。

注目すべきことにこれらすべてのヘテロ環形成-脱保護の過程で D-リュシル部位でのエヒド化はほとんど起きなかつた。



[24], R--R = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

[25], R--R = H

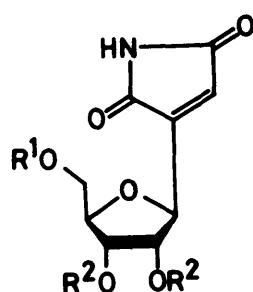
## 2.2 ショウドマイシンの合成

筆者は ラクトン [D-15]

または [D-17] がヒリミジンリボ-C-ヌクレオシド以外のヌクレオシド合成にも有用であることをえた。ショウドマイシン [5]<sup>31)</sup> (天然のマレイミド C-ヌクレオシド) の合成の可能性を二つ異なった方法で検討した。一つの方法は中間体として再び [D-17] を用ひるものである。二つはラクトンを酢酸エチル中 -78°C でオゾン分解し、つぎに -78°C から室温にかけてジメチルスルフィドを反応させたところ<sup>32)</sup> 不安定なケトエステル [D-26] が得られた。このものの IR スペクトルはラクトンとケトカルボニルに由来する吸収を 1732 cm<sup>-1</sup> に示し、共役二重結合に由来する吸収は示していなかった。この化合物をただちに

DMF 中で  $(C_6H_5)_3PCHCONH_2$  と Wittig 反応<sup>31a, 33)</sup> を行なわせると、[D-27]、mp 142-143°C,  $[\alpha]_D^{24} -2.31^\circ$  ( $\leq 1.07$ ,  $CHCl_3$ ) が 30% の収率で得られた。イソフロロヒドリデン基を含むトリフルオロ酢酸を用いて除き、ショウドマイシン [5], mp 151-152°C,  $[\alpha]_D^{24} +48.7^\circ$  ( $\leq 1.4$ ,  $H_2O$ ), の合成を完成了。

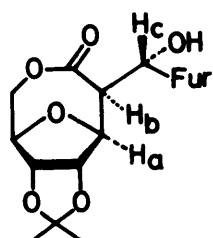
[5] の別法は [D-15] とフルフラールとのアルドール反応を利用するものである。THF 中 -78°C でリチウムシクロヘキシルイソフロロヒドリアミドを用いて両者を反応させると、付加体 [D-28] ( $Fur = \alpha$ -フリル), mp 139-141°C,  $[\alpha]_D^{21} +26^\circ$  ( $\leq 2.63$ ,  $CHCl_3$ ), が 90% の収率で得られた。得られた化合物は單一の異性体であり、その  $^1H$  NMR スペクトルよりラクトンカルボニルの位は S 立体配置であり ( $J_{Ha, Hb} = 5.0$  Hz)<sup>34)</sup> かつアルドール部分に関してはトレオ関係<sup>35)</sup> ( $J_{Hb, Hc} = 9.0$  Hz)<sup>36)</sup> であることが明らかになった。[D-28] をヒジン中 25°C で塩化ビペロイルで処理し、つけて加熱 (90°C) するとドリ脱水して [D-29], mp 160-162°C,  $[\alpha]_D^{21} -143^\circ$  ( $\leq 0.64$ ,  $CHCl_3$ ), を定量的に得た。 $\alpha$ -フルフラーリデン構造は IR スペクトルで 1715 (C=O) と 1627  $cm^{-1}$  (C=C) に吸収が観察されることがおよび  $^1H$  NMR スペクトルで  $\delta$  7.24 (=CH) に一重線が観察されることがより確証した。0.05 mol dm<sup>-3</sup> メタノール性ナトリウムメトキシドを用いて 0°C でラクトン



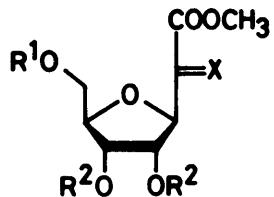
[27],  $R^1 = H$ ;  $R^2 - R^2 = C(CH_3)_2$

[33],  $R^1 = Si(CH_3)_2 - t - C_4H_9$ ;

$R^2 - R^2 = C(CH_3)_2$



[28]



[30],  $R^1 = H$ ;  $R^2 - R^2 = C(CH_3)_2$ ;  
 $X = (\underline{E})-CHFur$

[31],  $R^1 = Si(CH_3)_2-t-C_4H_9$ ;  
 $R^2 - R^2 = C(CH_3)_2$ ;  
 $X = (\underline{E})-CHFur$

[32],  $R^1 = Si(CH_3)_2-t-C_4H_9$ ;  
 $R^2 - R^2 = C(CH_3)_2$ ;  $X = O$

[34],  $R^1 = Si(CH_3)_2-t-C_4H_9$ ;  
 $R^2 - R^2 = C(CH_3)_2$ ;  
 $X = NNHCONH_2$

[36],  $R^1 = Si(CH_3)_2-t-C_4H_9$ ;  
 $R^2 - R^2 = C(CH_3)_2$ ;  
 $X = NNHCSNH_2$

を開環するとオイル状の[D-30],  $[\alpha]_D^{25} + 104^\circ$  ( $\subseteq 2.90, CHCl_3$ ), が<sup>86%</sup>の収率で生成した。つづいて DMF 中で  $t-C_4H_9(CH_3)_2SiCl$  と 1ミタ"y"ルを反応させて一級水酸基をシリル化したところ<sup>37)</sup> 定量的にメチルエステル [D-31],  $[\alpha]_D^{25} - 0.98^\circ$  ( $\subseteq 0.44, CHCl_3$ ), が得られた。この化合物の <sup>1</sup>H NMR スペクトルはその  $\beta$ - $\beta$ -グリコニル構造をよく支持している。すなわち二つのイソプロピオニルメチル基、一重線が 1.25 と 1.56 に化学シフト差 0.31-ppm で現われてあり、近縁のイソプロピオニルデンリボヌクレオシド類のスペクトル的挙動における  $\beta$  アノマーは化学シフト差が 0.18 ppm 以上であり、一方  $\alpha$  アノマーは 0.1 ppm 以下である<sup>38)</sup> ことから示唆される。酢酸エチル中 -78°C で [D-31] をオゾン分解し、つづいてジメチルスルフィドを用いて還元的後

処理を行なったところ不安定なケトイステル [D-32] が得られた。アグリセリン化合物を精製することなくクロロホルム中で  $(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{P}(\text{O}\text{NH}_2)$  と Wittig 縮合<sup>31a, 33)</sup> を行なって、[D-33],  $[\alpha]_D^{24} + 2.1^\circ$  ( $\leq 1.40$ ,  $\text{CHCl}_3$ ),  $\sim 29\%$  の収率で導いた ([D-31] を基準にした収率)。トリフルオロ酢酸を用いて加水分解すると、ショウドマイシン [5] が生成した。またフルフリデンラクトン [D-29] をオゾン分解し、ついで Wittig 反応を行なうとショウドマイシンアセトニド [D-27] が得られた。しかし収率は 15% にすぎなかつた。

上述したすべての変換反応は、またもやアノマー中心におけるかかることなくエピ化も供なはずに完結することができた。

### 2-3 1,2,4-トリアシン C-スクレオシドの合成 ケトイ

エイステル [D-32] は立体選択性的な方法でいくつかの 1,2,4-トリアシン C-スクレオシド類<sup>34)</sup> に変換することができる。たとえば [D-32], セミカルバジット塩酸塩、および酢酸ナトリウムの混合物を含むメタノール中で還流すると、セミカルバゾン, [D-34],  $[\alpha]_D^{22} - 1.6^\circ$  ( $\leq 1.0$ ,  $\text{CHCl}_3$ ), がシンヒアニチ異性体の混合物として 30% の収率で得られた ([D-31] を基準にした収率)。異性体比は、<sup>1</sup>H-NMR スペクトルで  $\delta 11.29$  と  $10.21$  に観測される N-H の積分比から約 1:1 と決定した。<sup>40)</sup> つきに  $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  エタノール性ナトリウムエトキシドを用いて還流下環化させると、<sup>41)</sup> 6-アザウラニル誘導体 [D-35],  $[\alpha]_D^{25} - 35.8^\circ$  ( $\leq 8.90$ ,  $\text{CHCl}_3$ ), が 40% の収率で得られた。この化合物を加水分解すると、6-アザフロソイドウリジン [21]<sup>29)</sup> mp  $136-138^\circ\text{C}$ ,  $[\alpha]_D^{24} - 23.4^\circ$  ( $\leq 0.5$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ), が得られた。同様にして、[D-32] と 4'オセミカルバジットをメタノール中で還流すると 4'オセミカルバゾン [D-36],  $[\alpha]_D^{21} - 0.71^\circ$  ( $\leq 1.1$ ,  $\text{CHCl}_3$ ), が 25% の収率で得られた ([D-31] を基準にした収率)。この化合物を  $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  ナトリウムエトキシド-エタノール溶液中で反応させ [D-37],  $[\alpha]_D^{25} - 1.4^\circ$  ( $\leq 2.30$ ,  $\text{CHCl}_3$ ), を 56% の収率で得た。保護基を含むトリフルオロ酢酸を用いて除いたところ、6-アザ-2-4'オフロソイドウリジン [38]<sup>29)</sup> mp  $193-195^\circ\text{C}$ ,  $[\alpha]_D^{25} - 3.5^\circ$  ( $\leq 0.5$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ), が得られた。

### 3 結論

ここに示したように筆者の合成目的は達せられた。この合成の注目すべき点は、強固な双環性中間体 [13] や [15] を用いたことである。これらを使用したことにより、リボース部分の構築や立体配置を有しているヘテロ環の形成などすべての変換を完全に立体化学を制御して行なうことができた。望ましくは $\alpha$ 体の生成を完全に防ぐことができた。さらにこの方法は従来の方法に比べより実用的である。すなはち合成ルートの直截性および出発物質が容易に得られるためである。さらに重要なことは、この方法によれば<sup>13, 14)</sup> 3の種類の人工的な $\alpha$ -ヌクレオシド（特に糖部分を修飾したもの）を容易に合成することができる<sup>13, 14)</sup> ことである。この大きな一般性は、適当に置換したホドロモケトンとフラン類との遷移金属を用いた還元的環化という合成的自由度に由来して<sup>13, 14)</sup> ることは明らかである。<sup>13, 14)</sup> この方法を用いて種々のヒリミジン $\alpha$ -ヌクレオシドが合成された； 5'-アルキル体,<sup>42)</sup> 1'-または4'-修飾体,<sup>43)</sup> 2'-または3'-置換体,<sup>44)</sup> 1',4'-ジアルキル体<sup>45)</sup> 等である。木モ $\alpha$ -ヌクレオシド（木モショウドマイシン,<sup>46)</sup> 木モピラゾマイシン,<sup>46)</sup> およびヒリミジン誘導体<sup>47)</sup> もまた合成された。

最後に、最近になりショウドマイシン合成が非糖類から効果的に行なわれるようになるとことをつけ加えておく。この合成法はフランとアクリル酸エステルまたはアセチレンジカルボン酸誘導体とのDiels-Alder 反応を基本にして<sup>48)</sup> いる。

## 4 実験

### 4-1 機器およびクロマトグラフ 融点は未補正値である。

元素分析は名古屋大学工学部と藤沢薬品工業株式会社に依頼した。赤外吸収(IR)スペクトルはJASCO DC-4D2 G型またはIRA-1型装置を用い、特に記述しない限りクロロホルム中で測定した。紫外吸収(UV)スペクトルは日立323型装置を用い、記載した溶媒中で測定した。核磁気共鳴(NMR)スペクトル(<sup>1</sup>H NMRと<sup>13</sup>C NMR)はVarian HA-100とVarian CFT-20型装置を用い、記載した溶媒中で測定した。化学シフトはテトラメチルシランを内部基準に用いppm単位で表わした。<sup>1</sup>H NMRで、カップリング定数はヘルツ単位で表示した。カップリング様式についてはつぎとおりである: s = 一重線, d = 二重線, t = 三重線, q = 四重線, m = 多重線。低分解能マススペクトルは、日立RMU-6C型またはJEOL D-100型装置を用い、イオニ化電圧70eVで測定した。分子イオンピークまたは重要なフラッギメントピークのみを示した。高分解能マススペクトルは小野薬品工業株式会社に依頼した。旋光度はJASCO DIP-SL型またはJASCO DIP-140型装置を用いて測定した。分析用薄層クロマトグラフ(TLC)にはE. Merck社製Kieselgel 60 PF<sub>254</sub>(0.25mm)を用いた。分取用TLCには厚さ1.0mmのE. Merck Kieselgel 60 PF<sub>254</sub>ガラス板(20cm×20cm)を用いた。カラムクロマトグラフには、特に記述しない限りE. Merck Kieselgel 60(70-230mesh)を用いた。有機溶媒中の反応は、アルゴン雰囲気下で行なった。溶媒の濃縮には、水流アスピレーター減圧下、ロータリーエバポレーターを用いて行なり、最後に真空ポンプを用いて行なった。

### 4-2 溶媒

下記の有機溶媒は、市販品をさらに精製して反応に用いた。エーテルとテトラヒドロフルラン(THF)はナトリウムベンジルエトキセルから蒸留した。*N,N*-ジメチルホルムアミド(DMF)、ピリジン、および $\alpha$ -ブチルアルコールは水素化カルシウムから蒸留して用いた。メタノールとエタノールはマグネシウムリボンから蒸留した。酢酸エチルと塩化メチレンはP<sub>2</sub>O<sub>5</sub>から蒸留した。クロロホルム

は使用前に Woelm アルミニウムオキシド W200, activity grade super 工, を通した。抽出、クロマトグラフィー, および再結晶には市販品を単蒸留したもの用いた。

4.3 使用した物質 1) - クロロ過安息香酸は市販品を文献に従って<sup>52)</sup> 精製してから使用した。イソプロピルニクロヘキシルアミンと無水酢酸は水素化カルシウムから蒸留した。フルフラールは、まずアルミナ、短カラムを通して、ついて蒸留したものを使用した。2-ブチルリチウム-ヘキサン溶液は常法に従って<sup>53)</sup> 濃度を決定してから用いた。3-ブチルキシビス(ジメチルアミノ)エタンは Bredereck の方法<sup>24)</sup> に従って合成した。カルバモイルメチレントリフェニルホスホランは Trippett の方法<sup>33)</sup> に従って合成し、使用前に 0.01 mmHg, 室温で一夜 P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> 上で乾燥した。他の試薬は、市販品を精製することなく用いた。

4.4 (1R\*, 5S\*, 6S\*, 7R\*)-6, 7-イソプロピリデンジオキシ-8-オキサビシクロ[3.2.1]オクタン-3-オン [14]; A. 3-ブチルヒドロペルオキシドを用いた場合 20% 水酸化テトラエチルアンモニウム水溶液 (2.4 ml, 3.26 mmol), 3-ブチルアルコール (60 ml), および 8-オキサビシクロ[3.2.1]オクテ-6-エン-3-オン [13]<sup>14, 16)</sup> (3.72 g, 30 mmol) の混合物中に、激烈に攪拌しながら 0°C で 70% 3-ブチルヒドロペルオキシド 9 3-ブチルアルコール (6.0 ml, 46.7 mmol) と 0.02 mol dm<sup>-3</sup> 四酸化オスミウムの 3-ブチルアルコール溶液 (30 ml, 0.6 mmol) を加えた。黄色の混合物を 0°C で 30 分つけて 20°C で 5 時間攪拌した。3-ブチルヒドロペルオキシド (2.0 ml, 15.6 mmol), 四酸化オスミウム (10 ml, 0.2 mmol), および水酸化テトラエチルアンモニウム水溶液 (1.0 ml, 1.4 mmol) をさらに加えて 25°C で 24 時間攪拌した。20% Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 水溶液 (40 ml) を 0°C で加えた後、混合物を 1 時間攪拌した。反応混合物を濃縮し、残渣をアセトン (100 ml) に溶解した。不溶物をセライト 545 層を通して除いた。ローブを濃縮し、得られたオイルをエタノール (50 ml) に溶解した。これを濃縮した。この

溶解-濃縮をさらに二回行なつた。得られたオイルと無水  $\text{CuSO}_4$  (10g, 62.7 mmol),  $\gamma$ -トルエンスルホン酸 (100 mg), およびアセトン (100 ml) の混合物を  $25^\circ\text{C}$  で 2 時間攪拌した。不溶物はセライト 545 層を通して除き、つづいて濃縮してオイル状の生成物を得た。これをカラムクロマトグラフ (1:1 ヘキサン-酢酸エチル) に供し、アセトニド [14] (4.05 g, 68%) を無色の結晶として得た。クロロホルム-ヘキサンから再結晶して分析用サンプルを得た。mp 119-121°C; IR 1715 ( $\text{C}=\text{O}$ ), 1378 と 1370  $\text{cm}^{-1}$  (イソフロロピリデン);  $^1\text{H NMR}$  (ベンゼン- $d_6$ )  $\delta$  1.06 と 1.47 (s, 1 つ  $\gamma$ -ロピリデン  $\text{CH}_3$ ), 1.76 (d,  $J = 16.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{2\alpha}$  と  $\text{H}_{4\beta}$ ), 2.08 (dd,  $J = 6, 16.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{2\alpha}$  と  $\text{H}_{4\beta}$ ), 3.98 (s,  $\text{H}_6$  と  $\text{H}_7$ ), 4.23 (d,  $J = 6 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_1$  と  $\text{H}_5$ ); MS  $m/z$  198 ( $\text{M}^+$ )。分析値: C, 60.22; H, 7.00%.  $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_4$  と一致の計算値: C, 60.59; H, 7.12%。

B. 過酸化水素を用いた場合 30% 過酸化水素 (100 ml, 863 mmol) を [13] (11.6 g, 102 mmol), 四酸化オスミウム (200 mg, 0.79 mmol),  $\gamma$ -トルアルコール (50 ml), エーテル (50 ml), およびアセトン (500 ml) の混合物中に  $0^\circ\text{C}$  で 2 時間加えた。反応混合物を  $20^\circ\text{C}$  で 13 時間攪拌し、 $0^\circ\text{C}$  に冷却した。つづいて  $\text{NaHSO}_3$  (30 g) を加えた。 $20^\circ\text{C}$  で 3 時間攪拌し、溶液量が 50-100 ml になるまで濃縮した。酢酸エチル (200 ml × 2, 100 ml) で抽出後、濃縮してオイルを得た。このオイルと無水  $\text{CuSO}_4$  (20 g, 125 mmol),  $\gamma$ -トルエンスルホン酸 (500 mg), およびアセトン (200 ml) の混合物を  $20^\circ\text{C}$  で 4 日間攪拌した。不溶物を除いた後、濃縮してオイルを得た。カラムクロマトグラフ (1:3 カラム: 2 酢酸エチル-ヘキサン) を用ひ、無色結晶のアセトニド [14] (10.5 g, 52%) を得た。mp 119-121°C.

4.5  $(\pm)-2-(2,3-\text{O}-\text{イソロビリデン}-\beta-\text{リボフラニル})$ -酢酸ラクトン [15]: A. トリフルオロ過酢酸を用いた場合 トリフルオロ過酢酸の塩化メチレン溶液は、塩化メチレン (200 ml) 中で、90% 過酸化水素 (9.62 ml, 255 mmol) と無水トリフルオロ酢酸 (43.3 ml, 305 mmol) を  $0^\circ\text{C}$  で反応させることにより調整した。つづいてトリフルオ

口過酢酸の溶液を  $0^{\circ}\text{C}$  で、[14] (25.5g, 127 mmol),  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$  (130g, 915 mmol), エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム (2g), および塩化メチレン (200ml) の混合物中に激烈に攪拌しながらゆっくりと加えた。 $25^{\circ}\text{C}$  で 12 時間攪拌後、塩化メチレン (200ml) で希釈した。ニョウ中に  $0^{\circ}\text{C}$  で  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  (40.5g, 163 mmol) を加え、 $25^{\circ}\text{C}$  で 5 時間攪拌した。不溶物をセライト 545 層を通して除き、つゞいて濃縮して粗固体を得た。これをカラムクロマトグラフィー (1:1 から 3:1 酢酸エチル - ヘキサン) に供した。早々溶出部から未反応の [14] (3.52g, 14%) を得、おそい溶出部から結晶のラクトン [15] (22.1g, 81%) を得た。消費した [14] 基準の収率は 94% であった。[15] の分析用サンプル、mp  $146-147^{\circ}\text{C}$  (文献値<sup>23)</sup> mp  $140-141^{\circ}\text{C}$  )、はクロロホルム - ヘキサンから再結晶して得た。IR  $1737\text{ cm}^{-1}$  ( $\text{C=O}$ ) ;  $^1\text{H NMR}$  (ベンゼン- $d_6$ )<sup>54)</sup>  $\delta$  1.04 & 1.42 (s, 1つプロピリデン ( $\text{CH}_3$ )), 2.16 (dd,  $J = 3, 14\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{2a}$ ), 2.38 (dd,  $J = 5.4, 14\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{2b}$ ), 3.10 (dd,  $J = 3, 14\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{5a}$ ), 3.51 (d,  $J = 14\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{5b}$ ), 3.96 (m,  $\text{H}_1'$  &  $\text{H}_4'$ ), 4.39 (d,  $J = 6\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_2'$ ), 4.58 (d,  $J = 6\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3'$ ); MS  $m/z$  199 ( $M^+ - 15$ )、分析値: C, 56.02; H, 6.66%。 $\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_5$  × 1/2 の計算値: C, 56.07; H, 6.57%。

### B. $m$ -クロロ過安息香酸を用いた場合 50 ml 封管中

1. 攪拌棒、[14] (2.0g, 10 mmol),  $m$ -クロロ過安息香酸 (2.9g, 16.8 mmol), 炭酸水素ナトリウム (1.74g, 20.7 mmol), 4,4'-オキシビス-(6-テル-7-ケル-3-メチル-7-イソ-1-イソ) (100mg, 0.14 mmol), および 7 口ローラム (40ml) を入れた後封じた。アルミニウムで容器をあおい、光をさえぎった。混合物を  $40-45^{\circ}\text{C}$  で 4 日間攪拌した。不溶物を口過した。残渣をクロロホルム (20ml) で洗浄した。濃縮して黄色の粗生成物を得た。これをカラムクロマトグラフィー (1:1 から 4:1 エーテル - ヘキサン) に供し [15] (1.27g, 59%) を無色の結晶、mp  $146-147^{\circ}\text{C}$ 、として得た。未反応の [14] (810mg, 41%) を回収した。消費した [14] 基準の収率は 99% であった。

4.6 2-(2,3-O-イソプロロヒドリデン-β-D-リボフランシリ)酢酸ラクトン[D-15]

A. セコ酸の光学分割 ラセミ体の [15] (1.07g, 5 mmol), THF (20ml), および  $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  水酸化ナトリウム (65ml) の混合物をアルゴン下4時間還流した。室温まで冷却後、混合物を酢酸エチル (70ml) と  $1 \text{ mol dm}^{-3}$  塩酸 (30ml) の混合物中にそそぎ込んだ。有機層を分離後、水層を酢酸エチル ( $50\text{ml} \times 5$ ) で抽出した。有機層を合せ、乾燥 ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )、濃縮して ( $\pm$ )-2-(2,3-O-イソプロロヒドリデン-β-D-リボフランシリ) 酢酸 [16] (754mg, 65%) を無色のシロップ $7^\circ$ と $17^\circ$ 得た。IR 3620-3120(OH), 1720 cm $^{-1}$ (C=O);  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.34 と 1.54 (s, 1H)  $7^\circ$ ローリング ( $\text{CH}_3$ ), 2.64 (dd,  $J = 6.0, 15.5\text{Hz}$ ,  $\text{CH}_2\text{H}_2\text{COOH}$ ), 2.84 (dd,  $J = 4.7, 15.5\text{Hz}$ ,  $\text{CH}_2\text{H}_2\text{COOH}$ ), 3.66 (dd,  $J = 4.1, 12.0\text{Hz}$ , H<sub>5'a</sub>), 3.84 (dd,  $J = 3.0, 12.0\text{Hz}$ , H<sub>5'b</sub>), 4.10 (m, H<sub>4'</sub>), 4.30 (m, H<sub>4'</sub>), 4.56 (dd,  $J = 4.3, 6.7\text{Hz}$ , H<sub>2'</sub>), 4.74 (dd,  $J = 3.9, 6.7\text{Hz}$ , H<sub>3'</sub>), 5.57 (br, OH)。

セコ酸 [16] (92.4mg, 0.398 mmol), シンコニシン (117mg, 0.398 mmol), およびアセトン (3ml) の混合物をアルゴン下1時間還流した。濃縮して溶液量を約1mlにした。これを冷蔵庫に3日間保存して結晶を得た。冷アセトンから再結晶して [D-16] とシンコニシン塩 (27mg, 13%) を無色の結晶として得た。mp 80°C,  $[\alpha]_D^{25} - 75.3^\circ$  ( $\pm 0.465$ ,  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ )。これは、D-リボースから文献記載の方法<sup>20)</sup>に従って合成した標品とすべて $\pm$ 点で同じである。

この結晶性の塩 (100mg) を激しく攪拌しながら  $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  水酸化ナトリウム (4ml) と混合した。生じた沈殿をセライト 545層を通して除き、口液をエーテル (1ml) で洗浄した。 $0.5 \text{ mol dm}^{-3}$  塩酸で酸性にした後、水層を酢酸エチル ( $3\text{ml} \times 5$ ) で抽出した。有機層を乾燥、濃縮して [D-16] (28mg, 63%) を無色のシロップ $7^\circ$ と $17^\circ$ 得た。 $[\alpha]_D^{30} - 3.0^\circ$  ( $\pm 1.35$ ,  $\text{CHCl}_3$ )。この値は文献記載の物性値は、標品<sup>20)</sup>とこれと完全に一致した。

B. セコ酸のラクトン化 [D-16] (6.38g, 28.5 mmol) の $7^\circ$ リジン (85ml) 溶液中に 90-100°C (浴温) で無水酢酸 (2.60ml,

27.5 mmol) とヒリジン (34 ml) の混合物をモータードライフ"シリジを用ひ 12 時間で加えた。反応混合物を濃縮してオイルを得た。これをトルエン (20 ml × 3) で共沸した。得られたガラス状物質をカラムクロマトグラフィー (3:1 酢酸エチル-ヘキサン) に供し光学活性なラクトン [D-15] (2.73 g, 46%) を無色の結晶として得た。クロロホルム-ヘキサンから再結晶して純品を得た。mp 161-163°C,  $[\alpha]_D^{26} +84^\circ$  ( $\leq 0.63, \text{CHCl}_3$ )。

#### 4.7 2-(2,3-O-イソプロピロヒドロ-β-D-リボフラノシル)-2-(ジメチルアミノ)メチレン)酢酸ラクトン [D-17]

[D-15] (2.14 g, 10 mmol), テト-ブトキシビス(ジメチルアミノ)メタン<sup>24)</sup> (10 ml), および DMF (5 ml) の混合物を 60°C で 1 時間攪拌した。反応混合物を真空で濃縮してオイル状の残渣を得た。これをアンモニアで処理したシリカゲルを用ひカラムクロマトグラフィー (1:1 酢酸エチル-ヘキサン) を行ない [D-17] (2.45 g, 91%) を黄色のシロップとして得た。IR 1685, 1680, 1595, 1420 cm<sup>-1</sup>; UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 296 nm ( $\epsilon$  13500); MS  $m/z$  269 (M<sup>+</sup>). <sup>1</sup>HNMR スペクトル IV (CDCl<sub>3</sub>) は生成物が Z- と E- のオレイン異性体の約 2:1 混合物であることを示した: δ 1.32 と 1.51 (s, 1 イソプロピロヒドロヒドラン CH<sub>3</sub>), 2.94 と 3.16 (s, N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 1:2 tC), 4.10-5.10 (m, H<sub>1'</sub>, H<sub>2'</sub>, H<sub>3'</sub>, H<sub>4'</sub>, および H<sub>5'</sub>), 6.69 と 7.34 (s, =CH, 1:2 tC)。分析用サンプルは E- テル-ヘキサンから再結晶して得た。mp 78-80°C。分析値: C, 58.31; H, 7.01; N, 5.23%。C<sub>13</sub>H<sub>19</sub>O<sub>5</sub>N の計算値: C, 57.98; H, 7.11; N, 5.20%。

#### 4.8 5-(2,3-O-イソプロピロヒドロ-β-D-リボフラノシリル)-2-(ジメチルアミノ)メチレン)酢酸ラクトン [D-20]

[D-17] (4.12 g, 15.3 mmol), 尿素 (4.59 g, 76.6 mmol), および 1 mol dm<sup>-3</sup> ナトリウムエトキシドのエタノール溶液 (77 ml) の混合物をアルゴン下 5 時間還流した。反応混合物を濃縮してシロップを得た。これを水 (10 ml) に溶解し、つづいて pH 試験紙でチェックしながら 6 mol dm<sup>-3</sup> 塩酸で中和した。混合物を濃縮し、得られたオイルを

エタノール(80 ml)に溶解した。不溶物をロ過によって除いた。濃縮後カラムクロマトグラフー(1:5から1:3 メタノール-クロロホルム)を行なう[D-20](2.61 g, 60%)を淡い黄色の結晶として得た。 $R_f = 0.29$ (1:5 メタノール-クロロホルム)。分析用サンプルは、メタノール-アセトン-ヘキサンから再結晶して得た。mp 235-236°C(文献値<sup>28)</sup> 233-234°C);  $[\alpha]_D^{25} -18.1^\circ (\leq 0.16, \text{CH}_3\text{OH})$ ; UV  $\lambda_{max}$ (CH<sub>3</sub>OH) 263 nm ( $\epsilon$  5960),  $\lambda_{max}(0.1 \text{ mol dm}^{-3} \text{ NaOH})$  284 nm ( $\epsilon$  7110); <sup>1</sup>H NMR(ジメチル-<sup>2</sup>D<sub>6</sub> スルホキシド)  $\delta$  1.27 & 1.49(s, イソプロピリデン(H<sub>3</sub>), 3.53(br s, H<sub>5'</sub>), 3.91(br q,  $J = 4.0 \text{ Hz}$ , H<sub>4'</sub>), 4.57-4.97(m, H<sub>1'</sub>, H<sub>2'</sub>, H<sub>3'</sub>, および OH), 7.55(s, H<sub>6</sub>), 10.93 & 11.14(br s, NH); <sup>13</sup>C NMR(ジメチル-<sup>2</sup>D<sub>6</sub> スルホキシド)  $\delta$  25.45, 27.42, 61.74, 80.30, 81.55, 83.91, 84.33, 110.40, 112.81, 140.03, 151.05, 163.27。これらの物理恒数とスペクトルデーターは、文献記載の方法<sup>28)</sup>に従って合成した標品のそれと完全に一致した。

4.9 5-(β-D-リボフラニル)ウラシル(フリオイドウリジン)[I] [D-20](321 mg, 1.14 mmol) 9×7)-IV 溶液(5 ml)と 10% 塩化水素-メタノール溶液(5 ml)の混合物を 20°C で 5 時間攪拌した。析出したフリオイドウリジン[I]をロ過することによりあつめた。ロ過液を濃縮し、残渣をエタノールで洗浄した。こうようにして得られた残渣をエーテル(5 ml × 3)で洗浄すると[I]がさらに得られた。総収量は 259 mg(93%)であった。メタノールから再結晶して分析用サンプルを得た。mp 243-244°C(文献値<sup>27)</sup> 221-222°C);  $[\alpha]_D^{25} -4.30^\circ (\leq 0.47, \text{H}_2\text{O})$ ; UV  $\lambda_{max}$ (CH<sub>3</sub>OH) 264 nm ( $\epsilon$  4750),  $\lambda_{max}(0.1 \text{ mol dm}^{-3} \text{ HCl})$  263 nm ( $\epsilon$  7560),  $\lambda_{max}(0.1 \text{ mol dm}^{-3} \text{ NaOH})$  285 nm ( $\epsilon$  7360); <sup>1</sup>H NMR(ジメチル-<sup>2</sup>D<sub>6</sub> スルホキシド)  $\delta$  3.33-4.03(m, H<sub>2'</sub>, H<sub>3'</sub>, H<sub>4'</sub>, および H<sub>5'</sub>), 4.51(d,  $J = 4.0 \text{ Hz}$ , H<sub>1'</sub>), 4.54(br, OH), 7.52(d,  $J = 6.0 \text{ Hz}$ , H<sub>6</sub>), 10.85(d,  $J = 6.0 \text{ Hz}$ , H<sub>1</sub>), 11.07(br s, H<sub>3</sub>); <sup>13</sup>C NMR(ジメチル-<sup>2</sup>D<sub>6</sub> スルホキシド)  $\delta$  61.36, 70.62, 73.93, 78.80, 83.47, 111.05, 139.62, 150.98, 163.57。天然から得られたフリオイドウリジンのスペクトルデーターと物理恒数に一致して得られた化合物

9それは完全に一致した。

4.10 5-(2,3-O-イリフロビオリデン-β-D-リボフラノシ

IV)-2-ナオウラシル[D-22] [D-17] (2.14g, 7.96 mmol), 4オ  
尿素 (3.02g, 39.8 mmol), および  $1 \text{ mol dm}^{-3}$  ナトリウムエトキシドヲ  
エタノール溶液 (40 ml) の混合物をアルゴン下 3時間攪拌した。濃縮  
して得られた残渣を水 (10 ml) に溶解した。 $6 \text{ mol dm}^{-3}$  塩酸で中和し  
た。酢酸エチル (50 ml  $\times$  5) で抽出し、つゝで濃縮して黄色の固体を得た。  
これをカラムクロマトグラフィー (1:30 から 1:5 メタノール-  
クロロメルム) 供し [D-22] (1.93g, 81%) を淡い黄色の泡沫と  
して得た。 $R_f = 0.65$  (1:5 エタノール-クロロメルム);  $[\alpha]_D^{22} -8.0^\circ$   
( $\leq 0.92$ ,  $\text{CH}_3\text{OH}$ ); UV  $\lambda_{\text{max}} (\text{CH}_3\text{OH})$  276 nm ( $\epsilon$  13930), 292 (12860),  
 $\lambda_{\text{max}} (0.1 \text{ mol dm}^{-3} \text{NaOH})$  264 nm ( $\epsilon$  12920), 290 (10560);  $^1\text{H NMR}$   
(ジメチルソルボキシド)  $\delta$  1.27 と 1.49 (s, イリフロビオリデン ( $\text{CH}_3$ ),  
3.20 (br s,  $\text{H}_{5'}$ ), 3.91 (m,  $\text{H}_{4'}$ ), 4.5-4.7 (m,  $\text{H}_{1'}$ ,  $\text{H}_{2'}$ , および  $\text{H}_{3'}$ ), 7.50  
(s,  $\text{H}_6$ ), 12.42 (br s, NH);  $^{13}\text{C NMR}$  (ジメチルソルボキシド)  $\delta$   
25.43, 27.36, 61.62, 79.94, 81.41, 84.02, 85.07, 112.84, 115.92, 139.11,  
160.16, 175.39。分析値: M / Z, 300.07739。 $C_{12}\text{H}_{16}\text{O}_5\text{N}_2\text{S}$  と  
して計算値: M, 300.07798。

4.11 5-(β-D-リボフラノシIV)-2-ナオウラシル(2-ナオ

フロソイドウリジン)[D-23] [D-22] (763 mg, 2.56 mmol) を  $\times$  タ  
ノール溶液 (5 ml) と 10% 塩化水素-エタノール溶液 (7 ml) の  
混合物を  $20^\circ\text{C}$  で 1 時間攪拌した。濃縮して残渣を得た。これをエタ  
ノールで共沸して、無色の固体が得られた。この固体をエーテル (7 ml  
 $\times$  2) で洗浄し、つゝで真空で乾燥して 2-ナオフロソイドウリジン  
[D-23] (599 mg, 90%) を非常に吸湿性な無色の粉末として得た。<sup>55)</sup>  
UV  $\lambda_{\text{max}} (\text{CH}_3\text{OH})$  275, 293 nm,<sup>55)</sup>  $\lambda_{\text{max}} (0.1 \text{ mol dm}^{-3} \text{HCl})$  274,  
291 nm,<sup>55)</sup>  $\lambda_{\text{max}} (0.1 \text{ mol dm}^{-3} \text{NaOH})$  264, 284 nm;<sup>55)</sup>  $^1\text{H NMR}$   
(ジメチルソルボキシド)  $\delta$  3.5-4.1 (m,  $\text{H}_{2'}$ ,  $\text{H}_{3'}$ ,  $\text{H}_{4'}$ , および  $\text{H}_{5'}$ ),  
4.59 (d,  $J = 3.8 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_1'$ ), 6.11 (br s, OH), 7.60 (d,  $J = 5.2 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_6$ ), 12.28

(d,  $J = 5.2$  Hz, H<sub>1</sub>), 12.37 (br s, H<sub>3</sub>); <sup>13</sup>C NMR (シ" × 4 l<sub>v</sub>-d<sub>6</sub> スルホキシド)  $\delta$  62.26, 71.52, 74.76, 79.77, 84.37, 110.70, 140.58, 151.77, 164.44。別途合成<sup>27)</sup>した[D-23]ここで得られた生成物はあべての点で一致した。

#### 4-12 5-(2,3-O-1イソプロピリデン-β-D-リボフラノシ

IV) イリシトシン[D-24] ゲアニジン塩酸塩(4.53g, 45.5 mmol)を  $1 \text{ mol dm}^{-3}$  ナトリウムエトキシド-エタール溶液(50 ml)に溶解した。この溶液を[D-17](2.45g, 9.11 mmol)に加え、混合物をアルゴン下3時間還流した。反応混合物を濃縮し、残渣を水(10 ml)に溶解した。注意深く  $6 \text{ mol dm}^{-3}$  塩酸で中和した後、水層を濃縮してオイルを得た。これをエタール(150 ml)にとかした。不溶物を除いた後、濃縮して無色のオイルを得た。カラムクロマトグラフー(1:30から1:5 メタノール-クロロホルム)を行なうと[D-24](2.09g, 81%)を無色の固体として得た。分析用サンプルはメタノールから再結晶して得た。mp 170-174°C;  $[\alpha]_D^{22} -50.8^\circ$  ( $c 0.73$ , CH<sub>3</sub>OH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 226 nm ( $\epsilon 5530$ ), 290 (5390),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 233 nm ( $\epsilon 12660$ ), 277 (9680); <sup>1</sup>H NMR (シ" × 4 l<sub>v</sub>-d<sub>6</sub> スルホキシド)  $\delta$  1.27 と 1.48 (s, 1イソプロピリデン(CH<sub>3</sub>), 3.51 (br d,  $J = 4.5$  Hz, H<sub>5'</sub>), 3.93 (br g,  $J = 3.8$  Hz, H<sub>4'</sub>), 4.5-4.9 (m, H<sub>1'</sub>, H<sub>2'</sub>, およびH<sub>3'</sub>), 6.97 (br s, NH<sub>2</sub>), 7.63 (s, H<sub>6</sub>); <sup>13</sup>C NMR (シ" × 4 l<sub>v</sub>-d<sub>6</sub> スルホキシド)  $\delta$  25.49, 27.52, 62.12, 81.77, 82.02, 83.57, 84.56, 112.27, 112.77, 152.81, 156.22, 163.25。分析値: C, 51.06; H, 5.97; N, 14.91%。C<sub>12</sub>H<sub>17</sub>O<sub>5</sub>N<sub>3</sub> と 1 の計算値: C, 50.88; H, 6.05; N, 14.83%。

4-13 5-(β-D-リボフラノシル)イリシトシン塩酸塩(7°ソイドイリシチジン塩酸塩)([D-25]の塩酸塩) [D-24](1.24g, 4.38 mmol) のメタノール懸濁液(10 ml)中に 10% 塩化木素-メタノール溶液(20 ml)を加えた。混合物を20°Cで1時間攪拌した。生じた無色の沈殿をロ過して集めた。こうして得られた結晶(1.14g, 93%)は、7°ソイドイリシチジン塩酸塩の標品のスペクトルデータおよび物

理恒数と同一のテ"ークーを示した。mp 212-215°C (文献値<sup>27)</sup> 215-216°C);  $[\alpha]_D^{22} +14.3^\circ$  ( $\leq 0.49$ , H<sub>2</sub>O); UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 225 nm ( $\epsilon$  9850), 290 (7000),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 233 nm ( $\epsilon$  9570), 277 (7290); <sup>1</sup>H NMR (ジメチルソルボキシド)  $\delta$  3.39-4.01 (m, H<sub>2'</sub>, H<sub>3'</sub>, H<sub>4'</sub>, および H<sub>5'</sub>), 4.59 (d, J=2.7 Hz, H<sub>1'</sub>), 7.83 (s, H<sub>6'</sub>), 8.53 (br s, NH<sub>2</sub>)。

#### 4.14 2-(2,3-O-イソプロピリデン-β-D-リボフラン

シル)マレイミド [D-27]: [D-17]から [D-17] (250 mg, 0.93 mmol) の酢酸エチル溶液 (20 ml) 中に -78°C でオゾンを 10 分間通じた。引きつづいてケッ素ガスを 5 分間通じた。反応混合物にジメチルソルボキシド (1.0 ml, 846 mg, 13.6 mmol) を加え、-78°C で 1 時間、0°C で 3 時間、最後に室温で 1 時間攪拌した。濃縮して黄色のオイルとして [D-26]を得た。IR 1732 cm<sup>-1</sup> (C=O), = 重結合に由来する吸収なし。この不安定な化合物はさらに精製することなくつきの反応に用いた。この粗生成物の DMF 溶液 (3 ml) 中に、(CH<sub>5</sub>)<sub>3</sub>PCH<sub>2</sub>CONH<sub>2</sub> (297 mg, 0.93 mmol) の DMF 溶液 (3 ml) を加えた。反応混合物を 20°C で 1 時間、ついで 50°C で 2 時間アルゴン下で攪拌した。真空で濃縮してオイルを得た。これを分取 TLC (酢酸エチル) に供し [D-27] (75.3 mg, [D-17] を基準にして 30%)を得た。mp 142-143°C (酢酸エチル-ヘキサン) (文献値<sup>56)</sup> 140.5-141°C);  $[\alpha]_D^{24} -2.31^\circ$  ( $\leq 1.07$ , CHCl<sub>3</sub>)。この化合物のスペクトルデータと物理恒数は、天然のショウドマイシンから文献記載の方法<sup>56)</sup>に従って合成したものとのそれと完全に一致した。

#### 4.15 ショウドマイシンアセトニド [D-27] の合成: [D-29]

から [D-29] (150 mg, 0.514 mmol) の酢酸エチル溶液 (20 ml) 中に -78°C でオゾンを約 10 分間通じた。過剰のオゾンをケッ素ガスを 5 分間通じることにより除いた。ジメチルソルボキシド (0.5 ml, 423 mg, 6.81 mmol) を加え、-78°C で 1 時間、0°C で 1 時間、最後に 25°C で 1 時間攪拌した。濃縮してオイルを得た。このオイルを酢酸エチル (20 ml)

に溶解し、飽和食塩水(4 ml)で洗浄した。有機層を乾燥( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )、濃縮して淡い黄色のオイルを得た。ニオイルと $(\text{CH}_5)_3\text{P}(\text{CHCONH}_2)$ (180 mg, 0.565 mmol), および DMF(4 ml)の混合物をアルゴン下 25°C で1時間つけて50°Cで1時間攪拌した。真空で溶媒を除き、つけて TLC(分取(酢酸エチル))を行ない結晶のアセトニド[D-27](21 mg, 15%)を得た。酢酸エチル-ヘキサンから再結晶して分析用サンプルを得た。mp 141-142°C。

4·16 2-( $\beta$ -D-リボフランシル)マレイミド(ショウドマイシン)[5] [D-27](100 mg, 0.37 mmol)と4:1  $\text{CF}_3(\text{OOH}-\text{H}_2\text{O}$ (3 ml)の混合物を20°Cで10分間攪拌した。真空で濃縮して残渣を得た。これを分取TLC(7:3 酢酸エチル-アセトン)に供しショウドマイシン[5](77.9 mg, 92%)を得た。アセトン-ベンゼンから再結晶して得たサンプルの $^1\text{H NMR}$ , UVスペクトル, 旋光度,  $[\alpha]_D^{24} + 48.7^\circ$ (c 1.4,  $\text{H}_2\text{O}$ )(文献値.  $+ 49.1^\circ$ <sup>31a</sup>  $+ 49.9^\circ$ <sup>56</sup>), および融点, mp 151-152°C(文献値. 152-153°C,<sup>31b</sup> 153-154°C,<sup>6b</sup> 154.5-156°C,<sup>31a</sup> 160-161°C<sup>56</sup>), は天然のショウドマイシンとそれらと完全に一致した。

4·17 (2S)-2-(2,3-O-イソフロロヒドリデン- $\beta$ -D-リボフランシル)-2-[(1S)-1-フリル-1-ヒドロキシメチル]酢酸ラクton[D-28]  $0.3 \text{ mol dm}^{-3}$  リタウムシクロヘキシルイソフロロヒドリデンアミド-THF/ヘキサン溶液(10 ml)中に-78°Cで[D-15](500 mg, 2.3 mmol)のTHF溶液(10 ml)を5分で加えた。1.5時間後、ニオイル(3.0 ml, 3.46 g, 36 mmol)のTHF溶液(5 ml)を加えた。-78°Cでさらに1時間攪拌した。反応混合物中に飽和シュウ酸水(5 ml)を加え、室温まで昇温した。クロロメルム(100 ml, 50 ml, 30 ml)で抽出した。有機層を飽和食塩水(10 ml)で洗浄後濃縮して黄色の結晶性粗生成物を得た。カラムクロマトグラフィー(1=1から4=1 エーテル-ヘキサン最後にエーテル)を行なってヒドロキシラクトン[D-28](640 mg, 90%)を無色の結晶として得た。

mp 139-141°C (酢酸エチル-クロロホルム-ヘキサン);  $[\alpha]_D^{25}$   
 $+26.0^\circ$  ( $\leq 2.63$ ,  $\text{CHCl}_3$ ); IR 3200-3600 (OH), 1728  $\text{cm}^{-1}$  (C=O);  
 $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.30 & 1.46 (s, 1  $\gamma$   $7^\circ$  ロビリデン  $\text{CH}_3$ ), 2.95  
(d,  $J = 7 \text{ Hz}$ , OH), 3.48 (dd,  $J = 5, 9 \text{ Hz}$ , CO(H)), 3.97 (d,  $J = 5 \text{ Hz}$ ,  
H $'$ ), 4.15 (dd,  $J = 4.5, 14 \text{ Hz}$ , H $5'a$ ), 4.45 (dd,  $J = 2.5, 4.5 \text{ Hz}$ , H $4'$ ),  
4.55 (d,  $J = 6 \text{ Hz}$ , H $2'$ ), 4.56 (dd,  $J = 2.5, 14 \text{ Hz}$ , H $5'b$ ), 4.82 (d,  $J =$   
6 Hz, H $3'$ ), 5.25 (dd,  $J = 7, 9 \text{ Hz}$ , CHOH), 6.40 (m, フリルの H $3$ とH $4$ ),  
7.43 (m, フリルの H $5$ ); MS  $m/z$  310 ( $M^+$ )。分析値: C, 57.79;  
H, 5.79%。  $C_{15}\text{H}_{18}\text{O}_7$  と一致の計算値: C, 58.06; H, 5.85%。

#### 4-18 2-(2,3-O-イソブロビリデン-β-D-リボフラン

シリル)-2-(フリル×オレン)酢酸ラクトン [D-29] [D-28]  
(236 mg, 0.76 mmol) のビリジン溶液中にアルゴン下  $0^\circ\text{C}$  で塩化ビペ  
ロイル (0.47 ml, 458 mg, 3.8 mmol) のビリジン溶液 (5 ml) を2分  
で加えた。  $0^\circ\text{C}$  で1時間攪拌後、室温で24時間攪拌した。反応混合  
物をベンゼン (10 ml) で希釈後、水 (10 ml) で洗浄、乾燥 ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ) し  
た。真空 ( $< 0.01 \text{ mmHg}$ ) で濃縮してオイルを得た。このオイルを短  
シリカゲルカラムを通した (エーテルで溶出)。溶媒を除いて黄色  
オイルを得た。このオイル、ビリジン溶液 (15 ml) をアルゴン下  $80-$   
 $90^\circ\text{C}$  で13時間攪拌した。反応混合物をベンゼン (50 ml) で希釈後  
濃縮して黒色オイルを得た。TLC 分取 (5:1 エーテル-ヘキサン)  
を行ない [D-29] (222 mg, 100%)を得た。分析用サンプルは  
クロロホルム-ヘキサンから再結晶して得た。mp 160-162°C;  $[\alpha]_D^{25}$   
-143° ( $\leq 0.64$ ,  $\text{CHCl}_3$ ); IR 1715 (C=O), 1627  $\text{cm}^{-1}$  (C=C);  $^1\text{H NMR}$   
( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.35 & 1.58 (s, 1  $\gamma$   $7^\circ$  ロビリデン  $\text{CH}_3$ ), 4.25 (m, H $5'$ ),  
4.50 (m, H $4'$ ), 4.70 (d,  $J = 6 \text{ Hz}$ , H $2'$ ), 4.99 (d,  $J = 6 \text{ Hz}$ , H $3'$ ), 5.74  
(s, H $'$ ), 6.52 (dd,  $J = 2, 4 \text{ Hz}$ , フリルの H $4$ ), 6.78 (d,  $J = 4 \text{ Hz}$ , フリ  
ルの H $3$ ), 7.24 (s, COC=CH), 7.62 (d,  $J = 2 \text{ Hz}$ , フリルの H $5$ ); MS  
 $m/z$  292 ( $M^+$ )。分析値: C, 61.39; H, 5.54%。  $C_{15}\text{H}_{16}\text{O}_6$  と  
一致の計算値: C, 61.64; H, 5.52%。

4·19 2-(2,3-O-イソアロエリデン-β-D-リボフラ)

シル)-2-(1-フリル×チレン)酢酸メチル[D-30] [D-29]  
 (220mg, 0.69mmol)を×ターラル溶液(7mL)中に0°Cで90mmol  
 $\text{dm}^{-3}$  ナトリウムメトキシド-メタノール溶液(10mL)を加えた。30  
 分攪拌後、中に飽和シュウ酸水(5mL)を加えた。クロロホルム  
 (50mL, 30mL)で抽出後飽和食塩水(10mL)で洗浄。乾燥( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )  
 を行つた。真空で濃縮してオイルを得た。TLC分取(2:1 酢酸  
 エチル-ヘキサン)を行つた[D-30](190mg, 86%)を無色のオイル  
 として得た。 $[\alpha]_D^{25} +104^\circ$  ( $c=2.90, \text{CHCl}_3$ ); IR 3620-3300  
 $\text{cm}^{-1}$  ( $\text{OH}$ ), 1700 ( $\text{C=O}$ ), 1635  $\text{cm}^{-1}$  ( $\text{C=C}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{ベニゼン}-d_6$ )  $\delta$   
 $1.23 \pm 1.58$  (s, 1イソアロエリデン-CH<sub>3</sub>), 3.27 (s, OCH<sub>3</sub>), 3.69  
 (dd,  $J=3, 12\text{ Hz}$ , H<sub>5'a</sub>), 3.95 (dd,  $J=2, 12\text{ Hz}$ , H<sub>5'b</sub>), 3.70 (brs,  
 $\text{OH}$ ), 4.33 (m, H<sub>4'</sub>), 5.13 (d,  $J=6\text{ Hz}$ , H<sub>2'</sub>), 5.26 (d,  $J=6\text{ Hz}$ , H<sub>3'</sub>),  
 5.95 (m, H<sub>1'</sub>とフリルのH<sub>4</sub>), 6.47 (d,  $J=3\text{ Hz}$ , フリルのH<sub>3</sub>), 6.93  
 (d,  $J=2\text{ Hz}$ , フリルのH<sub>5</sub>), 7.46 (s, COC=CH); MS  $m/z$  324  
 $(\text{M}^+)$ 。分析値: C, 59.56; H, 6.41%。 $C_{16}\text{H}_{20}\text{O}_7$ として計算値  
C, 59.25; H, 6.22%。

4·20 2-(2,3-O-イソアロエリデン-5-O-tert-ブチ

レジメチルシリル-IV- $\beta$ -D-リボフラ)ニ-IV)-2-(1-フリル×チレン)酢酸メチル[D-30](190mg, 0.59mmol), tert-ブチ  
 ルジメチルシリル(130mg, 0.84mmol), イミダツル(120mg,  
 1.8mmol), およびDMF(15mL)の混合物を室温で1時間攪拌した。  
 反応混合物をエーテル(50mL)で希釈後、飽和食塩水(10mL)で洗浄し  
 た。乾燥( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )と濃縮を行つて黄色のオイルを得た。TLC分取  
(1:1 酢酸エチル-ヘキサン)を行つた[D-31](260mg, 100%)を  
無色のオイルとして得た。 $[\alpha]_D^{25} -0.98$  ( $c=0.44, \text{CHCl}_3$ ); IR 1710  
 $\text{cm}^{-1}$  ( $\text{C=O}$ ), 1635 ( $\text{C=C}$ ), 830  $\text{cm}^{-1}$  (Si-O);  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{ベンゼン}-d_6$ )  $\delta$   
0.06 (s,  $t-\text{C}_4\text{H}_9(\text{CH}_3)_2$ ), 0.98 (s,  $t-\text{C}_4\text{H}_9(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 1.25 ± 1.56 (s, 1  
イソアロエリデン-CH<sub>3</sub>), 3.38 (s, OCH<sub>3</sub>), 3.97 (d,  $J=6\text{ Hz}$ , H<sub>5'a</sub>), 3.98 (d,  
 $J=5.5\text{ Hz}$ , H<sub>5'b</sub>), 4.38 (q-様,  $J=6\text{ Hz}$ , H<sub>4'</sub>), 5.02 (t,  $J=6\text{ Hz}$ , H<sub>3'</sub>),

5.22 (dd,  $J = 4, 6$  Hz, H<sub>2'</sub>), 5.90 (dd,  $J = 2, 4$  Hz, フリルの H<sub>4'</sub>), 6.00 (d,  $J = 4$  Hz, H<sub>1'</sub>), 6.41 (d,  $J = 4$  Hz, フリルの H<sub>3'</sub>), 6.86 (d,  $J = 2$  Hz, フリルの H<sub>5'</sub>), 7.44 (s, COC=CH); MS  $m/z$  423 ( $M^+ - 15$ )。分析値: C, 60.03; H, 7.97%。 $C_{22}H_{34}O_7S$  と一致の計算値: C, 60.25; H, 7.81%。

4.21 3-(2,3-O-イソブロピロピリデン-5-O-tert-ブチルシメチルシリル-β-ブ-リボフランシル)マレイミド [D-33]

[D-31] (260 mg, 0.59 mmol) と乾燥酢酸エチル溶液 (30 ml) 中に -78°C でオゾンを溶液の色が青色になるまでふき込んだ。その後チッ素ガスを過剰のオゾンを除くために 10 分間ふき込んだ。ジメチルスルフィド (1.0 ml, 84.6 mg, 13.6 mmol) を -78°C で加え、反応混合物を -78°C で 1 時間攪拌して室温で 2 時間攪拌した。濃縮して黄色の粗生成物を 430 mg 得た。これにクロロホルム (30 ml) を加えて激しくふった。不溶物をセライト 545 層を通して除き、口液を濃縮して 2-(2,3-O-イソブロピリデン-5-O-tert-ブチルシメチルシリル-β-ブ-リボフランシル)グリオキシル酸メチル [D-32] を黄色のオイルとして得た。IR 1760 (肩, C=O), 1740 cm<sup>-1</sup> (C=O); MS  $m/z$  374 ( $M^+$ )。クロマトグラフィーで 2 化合物の精製を試みたが完全に分解し失敗した。したがって 2 化合物は精製するなどなくつぎの反応に使用した。

粗 [D-32] ([D-31] (150 mg, 0.40 mmol) から得た),  $(CH_5)_3PCH_2CONH$  (270 mg, 0.80 mmol), およびクロロホルム (20 ml) の混合物を室温で攪拌した。2 時間後、木スホラン (130 mg, 0.39 mmol) とクロロホルム溶液 (5 ml) をさらに加えた。反応混合物をさらに 30 分間攪拌した。濃縮してオイル状の残渣を得た。TLC 分取 (Z = 1 エーテル - ヘキサン) を行ない [D-33] (43 mg, [D-31] を基準に 22%) を得た。 $[\alpha]_D^{24} + 2.1^\circ$  ( $c 1.40$ ,  $CHCl_3$ ); IR 3420 (NH), 1775 (C=O), 1726 (C=O), 1620 (C=C); UV  $\lambda_{max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 221 nm ( $\epsilon 13800$ ); <sup>1</sup>H NMR ( $CDCl_3$ )  $\delta$  0.05 (s,  $t$ - $C_4H_9(CH_3)_2Si$ ), 0.85 (s,  $t$ - $C_4H_9(CH_3)_2Si$ ), 1.34 ~ 1.59 (s, 1' 70 口 E<sup>0</sup> ピリデン H<sub>3'</sub>), 3.70 (br d,  $J = 4.0$  Hz, H<sub>5'</sub>), 4.20 (m, H<sub>4'</sub>), 4.66 (m, H<sub>2'</sub> と H<sub>3'</sub>), 4.82 (m, H<sub>1'</sub>), 6.49 (t,  $J = 2$  Hz, H<sub>3</sub>), 7.42

(br s, NH); MS  $m/z$  368 ( $M^+ - 15$ )。分析値: C, 56.45; H, 7.58; N, 3.44%。 $C_{18}H_{29}O_6NSi$  として計算値: C, 56.37; H, 7.62; N, 3.65%。

4.22 3-( $\beta$ -D-リボフラニル)マレイミド(ショウドマイシン)[5]

[D-33] (130mg, 0.339 mmol) と 4:1  $C_{F_3COOH - H_2O}$  (3ml) の混合物を  $25^\circ C$  で 10 分間攪拌した。室温で真空濃縮して白色の結晶性の粗生成物を得た。これをカラムクロマトグラフィー (1:4 アセトン-酢酸エチル) に供し ショウドマイシン[5] (66mg, 85%) を得た。mp 151-152°C (アセトン-ベンゼン)。この他の種々のデーターは、天然物と完全に一致した。

4.23 2-(2,3-O-イソプロピリデン-5-O-tert-ブチルシメチルシリル-β-D-リボフラニル)グリオキシル酸メチルセミカルバゾン[D-34]

[D-31] (720mg, 1.70 mmol)、酢酸エチル溶液 (220ml) 中に、 $-78^\circ C$  でオゾンを溶液の色が青色になるまで通じた。チッ素ガスを過剰のオゾンを除去するために 10 分間通じた。その後ジメチルスルフォド (3.0ml, 2.54g, 40.8 mmol) を加えた。 $-78^\circ C$  で 1 時間、 $0^\circ C$  で 1 時間、最後に室温で 1 時間攪拌した。濃縮して茶色のオイルを得た。これを 66% 含水メタノール (45ml) に溶解した。この中にセミカルバジット塩酸塩 (900mg, 8.10 mmol) と酢酸ナトリウム (660mg, 8.10 mmol) を加えた。反応混合物を  $20^\circ C$  で 12 時間、 $80^\circ C$  で 2 時間攪拌した。セミカルバジット塩酸塩 (600mg, 5.40 mmol) と酢酸ナトリウム (440mg, 5.40 mmol) を新らしく加えた。 $60^\circ C$  で 2 時間後、セミカルバジット塩酸塩 (300mg, 2.70 mmol)、酢酸ナトリウム (220mg, 2.70 mmol)、およびメタノール (10ml)-水 (15ml) を再び加えた。混合物を再び 2 時間攪拌した。濃縮してオイルを得た。これを水 (20ml) に溶解し、クロロホルム (150ml, 200ml, 50ml) で抽出した。有機層を飽和食塩水 (20ml) で洗浄、ついで乾燥 ( $Na_2SO_4$ ) した。濃縮してオイルを得た。TLC 分取を行ひ、乙(酢酸エチル) [D-34] (220mg, [D-31]) を基準にして 30% をオイルとして得た。

$[\alpha]_D^{22} -1.6^\circ (\text{C } 1.0, \text{CHCl}_3)$ ; IR 3520, 3400, 3300 (NH), 1703 (C=O), 1560  $\text{cm}^{-1}$  (C=N); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 265 nm ( $\epsilon 8790$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.10 (s,  $\pm$ - $\text{C}_4\text{H}_9(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.89 (s,  $\pm$ - $\text{C}_4\text{H}_9(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 1.26 (s, 3H, 1,1'-ビペリジン-4-メチル), 1.29  $\sim$  1.37 (= 2H, 1.5H,  $\text{E}$  と (または)  $\text{Z}$  異性体, 1,1'-ビペリジン-4-メチル), 3.70 (d,  $J = 5$  Hz, H<sub>5'a</sub>), 3.87 (s, OCH<sub>3</sub>), 3.6  $\sim$  4.0 (m, H<sub>5'b</sub>), 4.05  $\sim$  5.20 (m, H<sub>1'</sub>, H<sub>2'</sub>, H<sub>3'</sub>, および H<sub>4'</sub>), 5.5  $\sim$  6.0 (br s, NH<sub>2</sub>), 10.21  $\sim$  11.29 (= 2H br s, 0.5H,  $\text{E}$  と (または)  $\text{Z}$  異性体の NH)。分析値: C, 50.15; H, 7.65; N, 9.52%。 $\text{C}_{18}\text{H}_{33}\text{O}_7\text{N}_3\text{Si}$  として計算値: C, 50.10; H, 7.71; N, 9.74%。

#### 4.24 6-(2,3- $\text{D}$ -イソブロピリデン-5-オキテトラヒドロ-1,2,4-トリアシン-[D-34]-7'ナフチル

ジメチルシリル-N-B-D-リボフラニル)-3,5-ジオキソ-2,3,4,5-テトラヒドロ-1,2,4-トリアシン[D-35] セミカルバゾン[D-34] (250mg, 0.625 mmol) と 0.1 mol dm<sup>-3</sup> ナトリウムエトキシドのエタノール溶波 (12.5 ml, ナトリウムエトキシドと 1.25 mmol) の混合物を 3 時間還流した。濃縮して得られたオイルを水 (20 ml) に溶解した。水層を 0.5 mol dm<sup>-3</sup> 塩酸で pH 4 にした。酢酸エチル (50 ml  $\times$  3) で抽出後、有機層を飽和食塩水で洗浄した。乾燥 ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )、濃縮、つけて TLC 分取 (5 = 1 エーテル - クロロホルム) を行なって [D-35] (100 mg, 40%) をオイルとして得た。 $[\alpha]_D^{25} -35.8^\circ (\text{C } 8.90, \text{CHCl}_3)$ ; IR 3500  $\sim$  3100 (NH), 1721  $\sim$  1698  $\text{cm}^{-1}$  (C=O); UV  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 262 nm ( $\epsilon 7420$ ),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 264 nm ( $\epsilon 6920$ ),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 258 nm ( $\epsilon 5020$ ), 293 (3230);  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.04 (s,  $\pm$ - $\text{C}_4\text{H}_9(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.88 (s,  $\pm$ - $\text{C}_4\text{H}_9(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 1.37  $\sim$  1.58 (s, 1,1'-ビペリジン-4-メチル), 3.77 (d,  $J = 5$  Hz, H<sub>5'</sub>), 4.20 (m, H<sub>4'</sub>), 4.76 (dd,  $J = 3, 6$  Hz, H<sub>2'</sub>), 5.0 (m, H<sub>1'</sub> および H<sub>3'</sub>), 9.17 (br s, NH), 9.73 (br s, NH)。分析値: C, 51.03; H, 7.41; N, 10.45%。 $\text{C}_{17}\text{H}_{29}\text{O}_6\text{N}_3\text{Si}$  として計算値: C, 51.11; H, 7.32; N, 10.52%。

4-25 6-( $\beta$ -D-リボフラノシル)-3,5-ジオキソ-2,3,4,5-

テトラヒドロ-1,2,4-トリアジン(6-アザフュイドウリジン)[D-21]

[D-35](158 mg, 0.406 mmol) と 4:1 CF<sub>3</sub>COOH - H<sub>2</sub>O(5 ml) の混合物を 25°C で 10 分間攪拌した。混合物を減圧濃縮して結晶性の固体を得た。エタノールから再結晶して [D-21](65 mg, 63%) を無色の結晶として得た。mp 136-138°C (文献値。<sup>29)</sup> 138-139°C); [ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>24</sup> -23.4° ( $\leq$  0.5, H<sub>2</sub>O) [文献値.<sup>29)</sup> [ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>25</sup> -24.9° ( $\leq$  0.5, H<sub>2</sub>O)]; IR (KBr) 3400-3100 (NH と OH), 1720 ± 1690 cm<sup>-1</sup> (C=O); UV  $\lambda_{max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 264 nm ( $\epsilon$  6740); <sup>1</sup>H NMR (アセトン-d<sub>6</sub>)  $\delta$  3.0(br s, OH), 3.54(dd, J = 3.3, 13.8 Hz, H<sub>5'a</sub>), 3.74(dd, J = 2.7, 13.8 Hz, H<sub>5'b</sub>), 3.97(dd, J = 2.7, 3.3, 4.5 Hz, H<sub>4'</sub>), 4.20(dd, J = 4.5, 5.3 Hz, H<sub>2'</sub>), 4.45(dd, J = 5.3, 5.6 Hz, H<sub>3'</sub>), 4.73(d, J = 5.6 Hz, H<sub>1'</sub>), 11.70(br s, NH)。これらのスペクトルデータならびに物理恒数は、文献に報告されてるもの<sup>29)</sup>と一致した。

4-26 2-(2,3-O-イソプロピリデン-5-O- $\alpha$ -D-フリル

ジメチルシリル- $\beta$ -D-リボフラノシル)グリオキシル酸メチル 99

オセミカルバゾン[D-36] [D-31](500 mg, 1.18 mmol) + 酢酸メチル溶液(150 ml)中に -78°C でオゾンをふき込んだ。溶液の色が青色に黒ってから、オゾンのふき込みを止めた。ついてチッ素ガスを 5 分間ふき込んだ。こゝ中にジメチルスルフォド(2.0 ml, 1.69 g, 27.2 mmol)を加え、-78°C で 1 時間、0°C で 1 時間、最後に室温で 1 時間攪拌した。濃縮して黄色のオイルを得た。こゝオイルとオセミカルバゾント(460 mg, 5.0 mmol)、およびメタノールの混合物を 12 時間還流した。室温まで冷却後、濃縮してオイルを得た。こゝオイルをクロロホルムに溶解した。クロロホルム層を水(15 ml)で洗浄した。有機層を濃縮してオイルを得た。これを分取 TLC(エーテル)に供し [D-36](130 mg, 26%) を無色のオイルとして得た。[ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>21</sup> -0.71° ( $\leq$  1.1, CHCl<sub>3</sub>); IR 3520, 3380, 1731, 1715, 1580, 1465 cm<sup>-1</sup>; UV  $\lambda_{max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 268 nm ( $\epsilon$  6760), 314(5250); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  0.06(s,  $\pm$ -C<sub>4</sub>Hg(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 0.87(s,  $\pm$ -C<sub>4</sub>Hg(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 1.34 ± 1.52(s, イソフ

ロビ<sup>o</sup>リテン (CH<sub>3</sub>), 3.67 (s, OCH<sub>3</sub>), 3.77 (m, H<sub>5'</sub>), 4.2–4.8 (m, H<sub>1'</sub>, H<sub>2'</sub>, H<sub>3'</sub>, および H<sub>4'</sub>), 6.0–6.4 (brs, NH<sub>2</sub>), 7.12 と 9.17 (= > brs, 0.5H つづ), ESR (または) Z異性体 (NH); MS M/Z 447 (M<sup>+</sup>)。分析値: C, 48.20; H, 7.61; N, 9.40; S, 7.31%。C<sub>18</sub>H<sub>33</sub>O<sub>6</sub>N<sub>3</sub>SSi と一致。計算値: C, 48.30; H, 7.43; N, 9.39; S, 7.16%。

4.27 6-(2,3-O-イソフロビ<sup>o</sup>リテン-5-O-but-ブチル  
ジメチルシリル-β-D-リボフラニル)-3-オキソ-5-オキソ-  
2,3,4,5-テトラヒドロ-1,2,4-トリアジン [D-37] [D-36]

(200 mg, 0.45 mmol) と 0.1 mol dm<sup>-3</sup> ナトリウムエトキシド-エタノール溶液 (10ml, ナトリウムエトキシドと (21 mmol) の混合物を 3 時間還流した。反応混合物を濃縮して茶色のオイルを得た。二オイルを水 (10ml) に溶解させた後、0.5 mol dm<sup>-3</sup> 塩酸で pH 4 にした。水層を酢酸エチル (40ml × 3) で抽出後、乾燥 (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)、濃縮を行なうと茶色のオイルを得た。これを分取 TLC (I = 1 エーテル-クロロメチルム) に供し [D-37] (104 mg, 56%) をオイルとして得た。 $[\alpha]_D^{25}$  -1.4° (c 2.30, CHCl<sub>3</sub>); IR 3500–3200(NH), 1707 cm<sup>-1</sup> (C=O); UV  $\lambda_{max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 213 nm ( $\epsilon$  7420), 269 (14100),  $\lambda_{max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 213 nm ( $\epsilon$  3720), 272 (12100),  $\lambda_{max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 226 nm ( $\epsilon$  16200), 258 (11500), 313 (3230); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 0.06 (s,  $\pm$ -C<sub>4</sub>Hg(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 0.88 (s,  $\pm$ -C<sub>4</sub>Hg(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 1.38 と 1.59 (s, イソフロビ<sup>o</sup>リテン-CH<sub>3</sub>), 3.75 (d, J = 5 Hz, H<sub>5'</sub>), 4.17 (m, H<sub>4'</sub>) 4.77 (dd, J = 3, 6 Hz, H<sub>3'</sub>), 5.0 (m, H<sub>1'</sub> と H<sub>2'</sub>)。分析値: C, 49.30; H, 7.13; N, 10.01%。C<sub>17</sub>H<sub>29</sub>O<sub>5</sub>N<sub>3</sub>SSi と一致。計算値: C, 49.13; H, 7.03; N, 10.11%。

4.28 6-(β-D-リボフラニル)-3-オキソ-5-オキソ-  
2,3,4,5-テトラヒドロ-1,2,4-トリアジン (6-アザ-2-オキソ-  
ソイドウリジン) [D-38] [D-37] (100 mg, 0.247 mmol) と  
4:1 CF<sub>3</sub>COOH-H<sub>2</sub>O (4ml) の混合物を 25°C で 20 分間攪拌した。真空で濃縮後、得られた粗生成物をエタノールから再結晶したところ、

[D-38] (47mg, 70%) が無色の結晶として得られた。mp 193-195°C (文献値<sup>29)</sup> 197-198°C);  $[\alpha]_D^{25} -3.5^\circ (\pm 0.5, \text{H}_2\text{O})$  [文献値<sup>29)</sup> -3.7° ( $\pm 0.5, \text{H}_2\text{O}$ )]; IR (KBr) 3500-3100 (NH & OH), 1702 cm<sup>-1</sup> (c=0); UV  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 215 nm ( $\epsilon$  10700), 269 (18606),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 259 nm ( $\epsilon$  13500), 313 (7580); <sup>1</sup>H NMR (アセトン- $d_6$ )  $\delta$  3.06 (br s, OH), 3.57 (dd,  $J = 3.6, 12.7 \text{ Hz}$ , H<sub>5'a</sub>), 3.83 (dd,  $J = 2.5, 12.7 \text{ Hz}$ , H<sub>5'b</sub>), 4.00 (ddd,  $J = 2.5, 3.6, 4.2 \text{ Hz}$ , H<sub>4'</sub>), 4.24 (dd,  $J = 4.2, 5.7 \text{ Hz}$ , H<sub>2'</sub>), 4.48 (dd,  $J = 5.0, 5.7 \text{ Hz}$ , H<sub>3'</sub>), 4.80 (d,  $J = 5.0 \text{ Hz}$ , H<sub>1'</sub>), 11.15 (br s, NH)。これらのスペクトルならびに物理恒数は、文献に報告されて“3も”<sup>29)</sup>と一致した。

## 5 文献と註

- 1) この章の内容の一部はすでに公表されている。(a) R. Noyori, T. Sato, and Y. Hayakawa, J. Am. Chem. Soc., 100, 2561 (1978); (b) T. Sato, R. Ito, Y. Hayakawa, and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 1978, 1829.
- 2) W. E. Cohn, Biochim. Biophys. Acta, 32, 569 (1959); J. Biol. Chem., 235, 1488 (1960).
- 3) 総説: R. W. Chambers, Prog. Nucleic Acid Res. Mol. Biol., 5, 349 (1966); E. Goldwasser and R. L. Heinrickson, ibid., 39 (1966).
- 4) オキサジノマイシン(ミニマイシン)[3]はベクテリアの生成を阻害し、<sup>5)</sup>かつ転移がんに対して活性がある。<sup>5)</sup>ショウドマイシン[5]は抗ベクテリア活性と抗がん活性を示すさらに核酸合成を阻害する。<sup>6)</sup>ピラゾマイシン[6]とピラゾマイシンB[7]はウイルスの増殖を阻害する。<sup>7)</sup>オルマイシン[8]は強力な抗ウイルス活性と抗がん活性を示す。さらにDNA, RNA, およびタンパク質合成を抑制する。<sup>8)</sup>オルマイシンB[9]はイネ減収を引き起こすX. Oryzae<sup>5a)</sup>のような植物病原性ベクテリアを阻害し、さらにインフルエンザウイルスに対し抗ウイルス活性を示す。<sup>9)</sup>C-ヌクレオシドの生物活性、詳細については、以下の総説を参照のこと:

R. J. Suhadolnik, "Nucleoside Antibiotics", Wiley-Interscience, New York, 1970, Chapters 9--10; P. Roy-Burman, "Analogues of Nucleic Acid Components", Springer-Verlag, New York, 1970; S. Nakamura and H. Kondo, Heterocycles, 8, 583 (1977).

- 5) (a) S. Aizawa, T. Hidaka, N. Otake, H. Yonehara, K. Isono, N. Igarashi, and S. Suzuki, Agr. Biol. Chem., 29, 375 (1965); (b) G. Koyama and H. Umezawa, J. Antibiotics, 18, 175 (1965); (c) T. Haneishi, T. Okazaki, T. Hata, C. Tamura, M. Nomura, A. Naito,

- I. Seki, and M. Arai, ibid., 24, 797 (1971); (d) Y. Kusakabe, J. Nagatsu, M. Shibuya, O. Kawaguchi, C. Hirose, and S. Shirato, ibid., 25, 44 (1972).
- (6) (a) S. Matsuura, O. Shiratori, and K. Katagiri, J. Antibiotics, 17A, 234 (1964); (b) H. Nishimura, M. Mayano, Y. Komatsu, H. Kato, N. Shimaoka, and Y. Tanaka, ibid., 17A, 148 (1964).
- (7) (a) K. Gerzon, D. C. Delong, and J. C. Cline, Pure Appl. Chem., 28, 489 (1971); (b) F. Streightoff, J. A. Nelson, J. C. Cline, K. Gerzon R. H. Williams, and D. C. Delong, 9th Conference on Antimicrobial Agents and Chemotherapy, Washington, D.C., 1969, American Chemical Society, Washington, D.C., Abstr. No. 18; (c) G. E. Gutowski, M. O. Chaney, N. D. Jones, R. L. Hamill, F. A. Davis, and R. D. Miller, Biochem. Biophys. Res. Commun., 51, 312 (1973).
- (8) M. Hori, E. Ito, T. Takida, G. Koyama, T. Takeuchi, and H. Umezawa, J. Antibiotics, 17A, 96 (1964); M. Ishizuka, T. Sawa, S. Hori, H. Takayama, T. Takeuchi, and H. Umezawa, ibid., 21A, 1 (1968); H. Umezawa, T. Sawa, Y. Fukugawa, G. Koyama, M. Murase, M. Hamada, and T. Takeuchi, ibid., 18A, 178 (1965); R. H. Williams, K. Gerzon, M. Hoehen, and D. C. Delong, 158th Meeting of the American Chemical Society, New York, N.Y., 1969, American Chemical Society, Washington D.C., Abstract Micr. 38.
- (9) T. Kunimoto, T. Wakashiro, I. Okamura, T. Asajima, and M. Hori, J. Antibiotics, 21A, 468 (1968); T. Takeuchi, J. Iwanaga, T. Aoyagi M. Murase, T. Sawa, and H. Umezawa, ibid., 20A, 297 (1967).
- (10) 総説: L. Goodman, In "Basic Principles in Nucleic Acid Chemistry", P. O. P. Tso, Ed., Academic Press, New York, 1974, Vol. 1, p 93; G. D. Daves, Jr and C. C. Cheng, Prog. Med. Chem., 13, 303 (1976); S. Hanessian and A. G. Pernet, Adv. Carbohydr. Chem. Biochem., 33, 111 (1976); S. D. Gero, J. Cleophax, D. Mercier, and A. Olesker,

In "Synthetic Methods for Carbohydrates", H. S. El Khadem Ed., American Chemical Society, Washington, D.C., 1976, p 64; Y. Mizuno, O. Mitsunobu, and T. Hata, "Synthesis of Nucleosides and Nucleotides", Maruzene, Tokyo, 1977, pp 16--32; T. Sato and R. Noyori, Kagaku (Chemistry), 33, 74 (1978); K. Galankiewicz, Khim. Geterotsikl. Soedin., 1978, 723; S. R. James, J. Carbohydr. Nucl. Nucl., 6, 417 (1979); H. Ogura and H. Takahashi, J. Synth. Org. Chem. Jpn., 38, 756 (1980); T. Sato and R. Noyori, ibid., 38, 862 (1980); T. Sato and R. Noyori, ibid., 38, 947 (1980); M. Ohno, In "anticancer Agents Based on Natural Product Models", J. M. Cassady and J. D. Douros, Ed., Academic Press, New York, 1980, pp 73--84.

- (11) ピラゾマイシン B [7]<sup>7c</sup> と インドクロメ B III [11]<sup>12</sup> が 例2と し て 知られて いる。されど ある。
- (12) H.-J. Knackmuss and J. Briaire, Justus Liebigs Ann. Chem., 736, 68 (1970); H.-J. Knackmuss, Angew. Chem., Int. Ed. Engl., 12, 139 (1973).
- (13) 総説: R. Noyori, Acc. Chem. Res., 12, 61 (1979); R. Noyori, Ann. N. Y. Acad. Sci., 295, 225 (1977); R. Noyori and Y. Hayakawa, Org. React., 印刷中。
- (14) H. Takaya, S. Makino, Y. Hayakawa, and R. Noyori, J. Am. Chem. Soc., 100, 1765 (1978).
- (15) T. Sato and R. Noyori, Bull. Chem. Soc. Jpn., 51, 2745 (1978).
- (16) K. B. Sharpless and K. Akashi, J. Am. Chem. Soc., 98, 1986 (1976)  
つまでも 参照: V. VanRheenen, R. C. Kelley, and D. Y. Cha, Tetrahedron Lett., 1976, 1973; V. VanRheenen, D. Y. Cha, and W. M. Hartley, Org. Synth., 58, 43 (1978).
- (17) ピシロ [3.2.1] オクタニ-3-オノ系の立体選択性的反応についてつき文獻  
を 参照: A. H. Beckett, N. J. Harper, A. D. J. Balon, and

- T. H. E. Watts, Tetrahedron, 6, 319 (1959); Y. Hayakawa and R. Noyori, Bull Chem Soc. Jpn., 47, 2617 (1974); G. Büchi, H. Fliri, and R. Shapiro, J. Org. Chem., 42, 2192 (1977); Y. Hayakawa, Y. Baba, S. Makino, and R. Noyori, J. Am. Chem. Soc., 100, 1986 (1978).
- (18) M. Karplus, J. Chem. Phys., 30, 11 (1959).
- (19) Y. Kishi, M. Aratani, H. Tanino, T. Fukuyama, T. Goto, S. Inoue, S. Sugiura, and H. Kakoi, J. Chem. Soc., Chem. Commun., 1972, 64; Y. Kishi, M. Aratani, T. Fukuyama, F. Nakatsubo, T. Goto, S. Inoue, H. Tanini, S. Sugiura, and H. Kakoi, J. Am. Chem. Soc., 94, 9217 (1972).
- (20) 変換はつきに示す既知反応に従って行はれ、たゞ：(1) アセトニド化,<sup>21)</sup>  
 (2) エトキニカルボニルメチレントリフエニルスズランとの Wittig  
 反応,<sup>22)</sup> (3) 水酸化ナトリウムを用ひる加水分解,<sup>23)</sup> (4) ラクト  
 ニ化。<sup>23)</sup>
- (21) N. A. Hughes and P. R. H. Speakman, Carbohydr. Res., 1, 171 (1965).
- (22) H. Ohruji, G. H. Jones, J. G. Moffatt, M. L. Maddox, A. T. Christensen, and S. K. Byram, J. Am. Chem. Soc., 97, 4602 (1975).
- (23) (a) W. J. Gensler, S. Chan, and D. B. Ball, J. Am. Chem. Soc., 97, 436 (1975); (b) W. J. Gensler, S. Chan, and D. B. Ball, J. Org. Chem., 46, 3407 (1981).
- (24) H. Bredrreck, G. Simchen, S. Rebsdat, W. Kantlehner, P. Horn, R. Wahl, H. Hoffmann, and P. Grieshaber, Chem. Ber., 101, 41 (1968).
- (25) H. Ohruji and S. Emoto, J. Org. Chem., 42, 1951 (1977).

ラクトン[15]を用ひる C-スクレオニド合成の可能性は次に提案された。<sup>23a)</sup> しかし、この化合物の直接のメルミル化はまことにあくまでも不可能である。筆者は、メルミル化された化合物(またはその誘導体)

を満足し、収率で得るだけできなかった。C<sub>1</sub>ユニットの導入は、立體化学的制御が欠けて「3はかかわらず」、ラクタン[15]ではなくエステル[18]でなされた。<sup>27)</sup>

- (27) C. K. Chu, K. A. Watanabe, and J. J. Fox, J. Heterocycl. Chem., 12, 817 (1975); C. K. Chu, I. Wempen, K. A. Watanabe, and J. J. Fox, J. Org. Chem., 41, 2793 (1976).
- (28) A. M. Michelson and W. E. Cohn, Biochem., 1, 490 (1962).
- (29) M. Bobek, J. Farkas, and F. Sorm, Collect. Czech. Chem. Commun., 34, 1690 (1969); Tetrahedron Lett., 1968, 1543.
- (30) J. H. Burchenal, K. Ciovacco, K. Kalahar, T. O'Toole, R. Kiefner, M. D. Dowling, C. K. Chu, K. A. Watanabe, I. Wempen, and J. J. Fox, Cancer Res., 36, 1520 (1976).
- (31) ショウドマイミンの合成例] : (a) G. Trummlitz and J. G. Moffatt, J. Org. Chem., 38, 1841 (1973); (b) L. Kalvoda, J. Farkas, and F. Sorm, Tetrahedron Lett., 1970, 2297; (c) L. Kalvoda, J. Carbohydr. Nucl. Nucl., 3, 47 (1976); (d) T. Inoue and I. Kuwajima, J. Chem. Soc., Chem. Commun., 1980, 251; (e) A. P. Kozikowski and A. Ames, J. Am. Chem. Soc., 103, 3923 (1981); (f) Y. Ito, T. Shibata, M. Arita, H. Sawai, and M. Ohno, ibid., 103, 6739 (1981); (g) G. Just, T. J. Liak, M.-L. Lim, P. Poyvin, and Y. S. Tsantrizos, Can. J. Chem., 58, 2024 (1980).
- (32) J. J. Pappas, W. P. Keaveney, E. Gancher, and M. Berger, Tetrahedron Lett., 1966, 4273.
- (33) S. Trippett and D. M. Walker, J. Chem. Soc., 1959, 3874.
- (34) 他のR立體異性体では、ガラクタニンの定数が13.0Hzであると思われる: Y. Hayakawa, Y. Baba, S. Makino, and R. Noyori, J. Am. Chem. Soc., 100, 1786 (1978).
- (35) エリトロ / トレオの論理的命名法についてはつきの文献を参照: R. Noyori, I. Nishida, and J. Sakata, J. Am. Chem. Soc., 103, 2106 (1981).

- (36) H. O. House, D. S. Crumrine, A. Y. Teranishi, and H. D. Olmstead, J. Am. Chem. Soc., 95, 3310 (1973); R. A. Auerbach, D. S. Crumrine, D. L. Ellison, and H. O. House, Org. Synth., 54, 49 (1974).
- (37) E. J. Corey and A. Venkateswarlu, J. Am. Chem. Soc., 94, 6190 (1972).
- (38) J. L. Imbach, Ann. N. Y. Acad. Sci., 255, 177 (1975).
- (39) : α-L-スクレオシドはアソイドウリシン<sup>[1]</sup>からの変換でのみ合成されていた。<sup>29)</sup>
- (40) G. Just and S. Kim, Can. J. Chem., 55, 427 (1977).
- (41) 環化は文献40の方法に従い行なった。
- (42) T. Sato, M. Watanabe, and R. Noyori, Chem. Lett., 1978, 1297; Tetrahedron Lett., 1978, 4403.
- (43) T. Sato, M. Watanabe, and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 1979, 2897; Heterocycles, 14, 761 (1980); T. Sato and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 21, 2535 (1980).
- (44) T. Sato, H. Kobayashi, and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 21, 1971 (1980); Heterocycles, 15, 321 (1980).
- (45) T. Sato, M. Watanabe, and R. Noyori, Chem. Lett., 1980, 679.
- (46) T. Sato and R. Noyori, Heterocycles, 13, 141 (1979).
- (47) T. Sato, K. Marunouchi, and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 1979, 3669.
- (48) Diels-Alder 付加体もまた 2'-デオキシニヨウドマイシン<sup>49)</sup>やビスホモピラゴマイシン誘導体<sup>50)</sup>、ようするに人工L-スクレオシド合成を利用されている。Diels-Alder 反応にフランのかわりにニクロヘンタジエンを用いると、炭素環誘導体が得られる。<sup>51)</sup> さらにフランとテトラクロロニクロフロレンとの環化付加で得られる 2,3,4,4-テトラクロロ-8-オキサヒシクロ[3.2.1]オクタ-2,6-ジエンを用いて 1,2,4-トリアリールホモ-L-スクレオシドが合成された。<sup>23)</sup>
- (49) G. Just and M.-I. Lim, Can. J. Chem., 55, 2993 (1977).

- (50) G. Just, M. Ramjeesingh, and T. J. Liak, Can. J. Chem., 54, 2940 (1976). つぎのも参照: G. Just and M. Ramjeesingh, Tetrahedron Lett., 1975, 985.
- (51) G. Just and B. Chalard-Faure, Can. J. Chem., 54, 861 (1976); G. Just and R. Ouellet, ibid., 54, 2925 (1976); G. Just and S. Kim, ibid., 54, 2935 (1976); 55, 427 (1977).
- (52) N. N. Schwartz and J. H. Blumbergs, J. Org. Chem., 29, 1976 (1964).
- (53) S. C. Watson and J. F. Eastham, J. Organomet. Chem., 9, 165 (1967).
- (54) ラクトンの  $60\text{MHz}^1\text{H NMR}$  スペクトル(ベンゼン- $d_6$ )を Gensler ら<sup>23b)</sup>は独自に議論している。彼らは、筆者らが以上に報告した結果<sup>1)</sup>から、ラクトンカルボニルと二つの水素間のジエミナルスピノン-スピノン結合が観測されていないと主張している。しかし実際  $100\text{MHz}$  スペクトルを測定すると、ジエミナル  $\text{H}_{1a}$  と  $\text{H}_{1b}$  水素が  $AB$  型で  $J=14\text{Hz}$  で明確に観測されている。さらにリボース- $\text{H}_{5'a}$  と  $\text{H}_{5'b}$  水素もジエミナル結合,  $J=14\text{Hz}$ , で観測されている。
- (55) 旋光度と UV スペクトルの分子吸光係数は、この化合物が非常に吸湿性であったので得られなかつた。
- (56) Y. Nakagawa, H. Kano, Y. Tsukuda, and H. Koyama, Tetrahedron Lett., 1967, 4105.

## 第二章

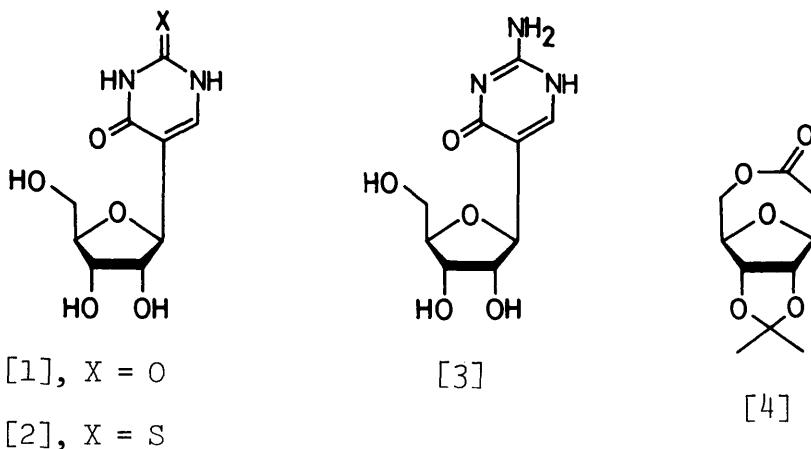
### 分枝糖を有するピリミジン-L-ヌクレオシドの合成

分枝糖を有する種々のピリミジン-L-ヌクレオシドは、適当な置換基をもった $(1R^*, 6S^*, 7S^*, 8R^*)$ -7,8-イソプロピリデンジオキシ-3,9-ジオキサビニクロ[4.2.1]<sup>1b</sup>]ナント-4-オンから合成できる。この一般的的手法は、 $\alpha$ -ブロトキシービス(ジメチルアミノ)メタンと9縮合によって相当するメジメチルアミノメチレンラクトンを生成する反応、塩基存在下での尿素、チオ尿素およびアニジンとのヘテロ環形成反応、酸性条件下でのイソプロピリデン基の脱保護から成り立っている。すべての变换は、立体化学の保持を保って進行し、C- $\beta$ -グリコニルヌクレオシド構造をもつものが得られる。

#### 1. 緒言

筆者は<sup>1)</sup> 最近共通の中間体- $(1R, 6S, 7S, 8R)-7,8\text{-イソプロピリデンジオキシ-3,9-ジオキサビニクロ[4.2.1]<sup>1b</sup>}]$ ナント-4-オン[4]-を経るプロソイドウリジン[1]-tRNA<sup>9</sup>-<sup>29</sup>構成成分-やそれの類縁体である2-チオプロソイドウリジン[2]およびプロソイドイソチジン[3]<sup>2)</sup>のまったく新しい合成法を開拓した。[4]は強固なC- $\beta$ -グリコニル構造をもつて<sup>3)</sup>いる。この方法の実現には、効果的なポリブロモケトンとフラン類との遷移金属を用いる[3+4]環化反応<sup>3)</sup>といまづして行なう酸化的変換の立体制御が必要であった。この新しい手法は、非常に大きな自由度をもつて<sup>4)</sup>いるので、筆者は種々の合成類縁体の合成を思い立った。L-ヌクレオシド類縁体合成のこれまでの興味の中心は、アラビノースまたはデオキシリボース残基をもつたものに集中して<sup>4)</sup>いた。<sup>4)</sup> 抗生物質であるアニゴストマイシンA

と C<sup>5</sup>) そしてスクレオシジン<sup>6)</sup> (これらは細胞破壊活性や抗ウイルス活性を示す) の発見により筆者は分枝リボフラノシル部分をもつトC-スクレオシドの合成に特に興味をもつた。分枝糖合成のルートは、数年間で多く開発されたが<sup>7)</sup> それらの糖誘導体を直接的かつ立体特異的に合成する効果的な方法はまだ報告されていない。9章では、分枝糖を有するピリミジン-C-スクレオシドの完全な立体化学を制御した合成法につき記述する。



## 2 結果と考察

### 2.1 5'位が修飾されたピリミジン-C-スクレオシドの合成<sup>8)</sup>

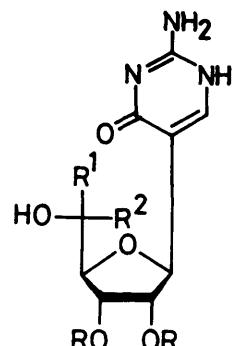
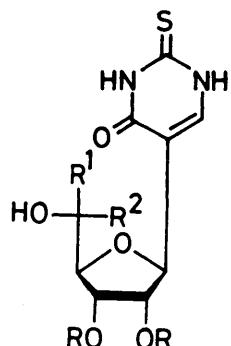
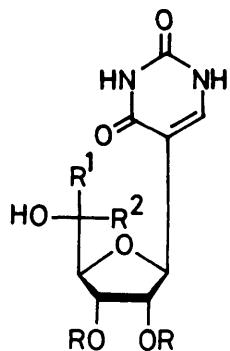
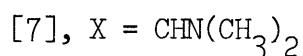
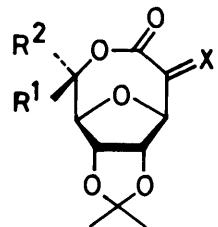
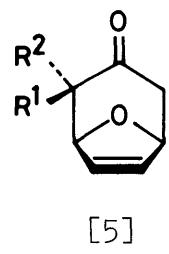
銻カルボニルまたは Zn/Ag 合金存在下にポリブロモケトンとフランを反応させるとタイフ<sup>9)</sup> [5] のような付加体が得られる。<sup>3)</sup> このようにして得られた双環性ケトン [5a] は完全な立体および位置選択を供給する [6a] に酸化的に変換することができる。<sup>9)</sup> ラクトン [6a] と Bredereck 試薬— $\text{Et}-\text{C}_4\text{H}_9\text{OCH}[\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$ <sup>10)</sup> (過剰) 一を DMT 中 50°C で加熱するとジメチルアミメチレンラクトン [7a] ( $\Sigma : E = 70 : 30$ ) が好収率で得られた。[7a] と尿素をエタノール性トリウムエトキシド存在下縮合させるとウラニル誘導体 [8a] が 48% の収率で得られた。アノメリックな 1' 位での  $\beta$  立体配置は、ピリミジン- $d_5$  中での  $^1\text{H NMR}$  分析に

より確定した。イリゾロロリデンメチル基のシグナルは  $\delta 1.41$  及  
 $1.67$  ( $\Delta\delta = 0.26 \text{ ppm}$ ) であり、これは Imbach の規則<sup>11)</sup>によく一致  
 している。またスピン-スピン結合定数が  $J_{4,5} = 3.7 \text{ Hz}$  であることを  
 もこのことを支持している。<sup>12)</sup> また [8a] をメタノール中  $10\%$   
 $\text{Hg}$  で処理したところ ( $\pm$ )-5',5'-ジメチルプロソイドウリジン [9a] が  
 得られた。ピラース誘導体は、この脱保護の条件下ではまったく生  
 成しなかった。

[7a]をエタノール性ナトリウムエトキシド存在下、ナオ尿素と反応  
 させるとナオウラシル誘導体 [10a] が得られた。アリコールの保護基  
 をメタノール中  $10\%$   $\text{Hg}$  を用いて除くと ( $\pm$ )-5',5'-ジメチル-2-  
 ナオプロソイドウリジン [11a] が得られた。

塩基を用いて [7a] とアセチルを縮合させるとプロソイドイリシテ  
 ジン誘導体 [12a] が得られ、ついでこれをメタノール中の  $10\%$   $\text{Hg}$   
 で処理したところ ( $\pm$ )-5',5'-ジメチルプロソイドイリシテジン [13a] が  
 定量的に得られた。

同様の方法で、5'-モノアルキルあるいはエニルプロソイドウリジン  
 [9b]-[9d]、5'-モノ置換エチオプロソイドウリジン [11b]-[11d]、  
 および5'-モノ置換プロソイドイリシテジン [13b]-[13d] を相当する  
 ケトン [5b]-[5d] から合成した。この合成方法では完全な立体化学  
 の制御と同様に、[5]のカルボニル基の  $\alpha$  位と生成したスクレオシド  
 [9]、[11]、[13] の 5' 炭素間の立体配置の関係も注目に値する。す  
 なわちキラルな中心は、最初アボリブロモケトンとフランとの還元的  
 [3+4] 付加反応で形成され、それはまた [5b] から [13b] が得られるわけである。  
 ここで示した手法は、したがって 5' 位に種々の炭素置換基が結合して  
 いるピリミジン C-スクレオシドの、たく一般的な方法を提供する。<sup>13)</sup>



a, R<sup>1</sup> = R<sup>2</sup> = CH<sub>3</sub> b, R<sup>1</sup> = CH<sub>3</sub>; R<sup>2</sup> = H c, R<sup>1</sup> = (CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>CH<sub>3</sub>; R<sup>2</sup> = H d, R<sup>1</sup> = C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>; R<sup>2</sup> =

## 2.2 1'位と4'位を修飾したピリミジンC-ヌクレオシドの合

成

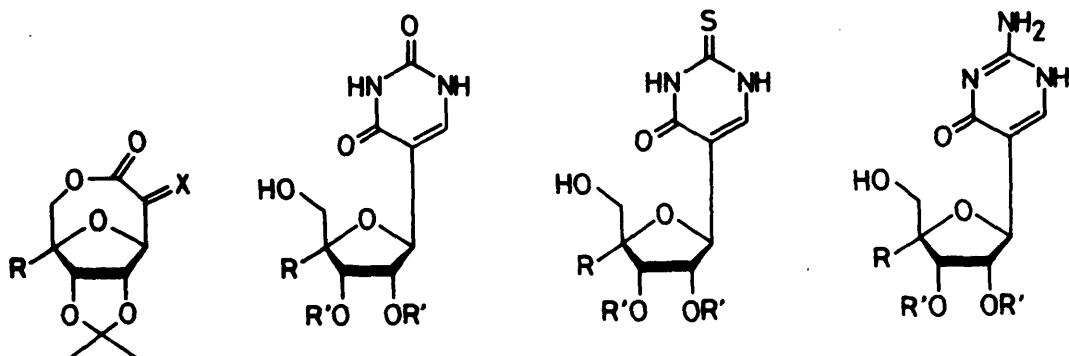
### 2.2.1 4'位アルキル置換ピリミジンC-ヌクレオシド<sup>14,15)</sup>

容易に得られるラフトン[14a]<sup>14)</sup>を  $\pm$ -C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>OCH[N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sub>2</sub>と縮合するとジメチルアミノメチレン誘導体[15a]が70%の収率で得られた。[15a]のウラシル誘導体[16a]への変換は、[15a]と尿素(10当量)をエタノール性ナトリウムエトキシド存在下に反応させて、好収率で行なえた。

ウラシル塩基の $\beta$ 配置の決定は、イソプロピリデンメチル基の $^1\text{H}$ 化学シフトの差 ( $\delta 1.40$  と  $1.66$ ,  $\Delta \delta = 0.26 \text{ ppm}$ )<sup>11)</sup>により行なつた。[16a]をメタノール中 10% 塩化水素と反応させると、 $(\pm)$ -4'-メチルプロトロウリジン[17a]が定量的に得られた。 $(\pm)$ -4'-メチル-2-キオブロウリジン[19a]の合成は、[15a]とキオブロウリジンをエタノール性ナトリウムエトキシドと反応させた後、酸性条件下でイソプロピリデン基を除くことにより行なつた。[15a]とグアニジンを縮合させた後、イソプロピリデン基を除くと、 $(\pm)$ -4'-メチルプロトロウリジン[21a]が 64% の収率で得られた。

出发物質としてアルキル化されたラクトン[14b]<sup>9)</sup>を用いた時には、同様の合成手法を用いることにより 4'-ペニチルプロトロウリジン $\pm$ -スクレオシド-[17b], [19b]および[21b]-が得られた。

他の方法では合成困難な 4'-アリールプロトロウリジン $\pm$ -スクレオシド誘導体-[17c], [19c]および[21c]<sup>18)</sup>-は、2-フェニルフランヒドロ、 $\alpha', \alpha'$ -テトラブロモアセトンから導かれるフェニル化されたラクトン[14c]を出发物質に用いて、この完全に立体化学を制御した方法により合成された。

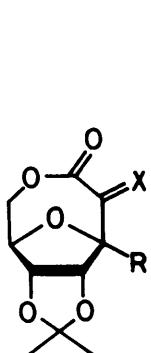
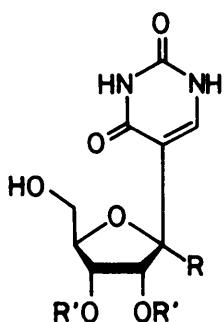


[14], X = H<sub>2</sub> [16], R'—R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> [18], R'—R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> [20], R'—R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>  
 [15], X = CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> [17], R' = H [19], R' = H [21], R' = H (HCl salt)

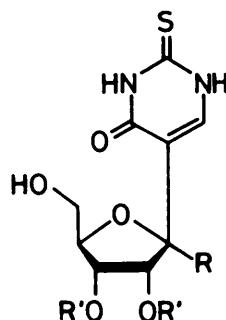
a, R = CH<sub>3</sub> b, R = (CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>CH<sub>3</sub> c, R = C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>

## 2.2.2 1'アルキル置換ピリミジンニ-ヌクレオシド<sup>14)</sup>

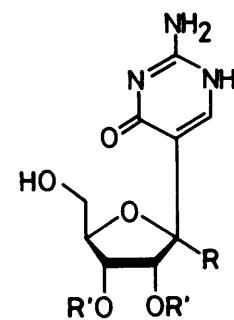
メチル化されたラクトン[22a]<sup>9)</sup>を $(\pm)-C_4H_9OCH[N(CH_3)_2]_2$   
 $(=-t, 90^\circ C)$ で処理すると、ジメチルアミノメチレンラクトン[23a]  
 が得られた。このものはIR吸収を $1670(C=O)$  &  $1590\text{cm}^{-1}(C=C)$ に  
 示した。これをヒミツヅリエタノール性ナトリウムエトキシド存在下  
 鹽素と縮合させ、[24a]を得た。反応は非常に進行しにくく、收率は、  
 [22a]を基準にして7%でしかなかった。[24a]の<sup>1</sup>H NMRスペクトルは、  
 生成物がC-1'位で $\beta$ 配置を有していることを示した。すなわち、イリプロロピリデンメチル基の一重線が $\delta 1.39$  &  $1.65 (\Delta\delta = 0.26 \text{ ppm})^{11)}$ にあらわれた。イリプロロピリデン保護基をメチノール中  
 で10%塩化水素を用いて除くと、 $(\pm)-1'-メチルプロソイドウリジン$   
 [25a]が得られた。ラクトン[23a]は、ナトリウムエトキシド存在下、  
 エタノール中でキオノンと反応させると、アセトニド[26a]を  
 生成した。ヒミツヅリメタノール中10%塩化水素を用いて脱保護  
 を行なうと $(\pm)-1'-メチル-2'-キオノソイドウリジン$ [27a]が得られ  
 た。アミニンを用いてヘテロ環形成を行なったところ[28a]が  
 得られた。これをHClを触媒として加メタノール分解を行なうと[29a]  
 が塩酸塩として得られた。同様な方法で、1'-ベンチルピリミジンニ-  
 ヌクレオシドー[25b]、[27b]および[29b]-がラクトン[22b]<sup>9)</sup>から  
 得られた。[22]へのヘテロ環形成反応は、非常に困難であった。

[22], X = H<sub>2</sub>[23], X = CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>[24], R'-R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

[25], R' = H

[26], R'-R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

[27], R' = H

[28], R'-R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

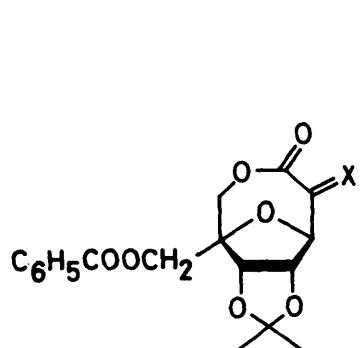
[29], R' = H (HCl salt)

a, R = CH<sub>3</sub>    b, R = (CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>CH<sub>3</sub>

これは、C-1'アルキル置換基の立体障害のためにある。しかしながらニニに示した方法は、1'-アルキル置換C-ヌクレオシドの最初の合成例である。<sup>22)</sup>

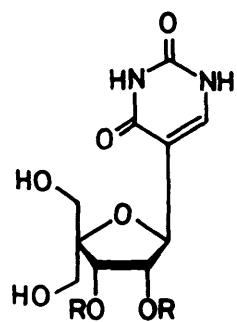
2-2-3 1' & 4'-ヒドロキシメチルピリミジン C-ヌクレオシド<sup>23)</sup> ラクトン[30]<sup>a)</sup> と  $(\pm)\text{-C}_4\text{H}_9\text{OCH}[\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$  を DMF 中  
90°C で縮合させたところ、ジメチルアミノメチレン化合物[31]が  
91% の收率で得られた。ナトリウムエトキシドの存在下、[31]と尿素  
を反応させウラシル骨格の形成とベンゾイル部分の除去を行な  
ったところ、[32]が中程度の收率で得られた。メタノール中で  
10% 塩酸を用いて1,4-ジヒドロピリデン基を脱保護したところ、 $(\pm)$ -  
4'-ヒドロキシメチルフリオドウリジン[33]が89% の收率で得ら  
れた。同様に、塩基性条件下、[31]を4才尿素と処理して[34]を合  
成した後脱保護を行なうと $(\pm)$ -4'-ヒドロキシメチル-2-4オフロン  
イドウリジン[35]が得られた。[31]とジアニジンとの塩基触媒  
による環化反応を行なったところ[36]が得られた。ひまつづいて1  
オフロピリデン基を除いたところ $(\pm)$ -4'-ヒドロキシメチルフリオ  
ドウリジン[37]が塩酸塩として得られた。

同じような方法で、[38]と  $(\pm)\text{-C}_4\text{H}_9\text{OCH}[\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$  から誘導され  
るラクトン[39]は、 $(\pm)$ -1'-ヒドロキシメチル-2-4オフロイド  
ウリジン[41]のようない'-ヒドロキシメチルピリミジン C-ヌクレ  
オシドに変換された。すなわち、[39]と4才尿素を塩基を用いて  
反応せるとアセトニド[40]が生成し、ひまつづいて保護基の  
除去を行なったところ C-ヌクレオシド[41]が得られた。この  
化合物は、フリミジンとピリミジン塩基から成り立っている。<sup>22)</sup>



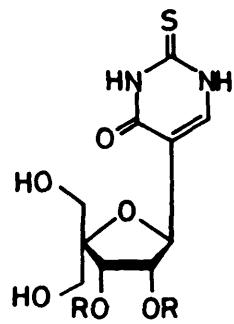
[30],  $X = H_2$

[31],  $X = CHN(CH_3)_2$

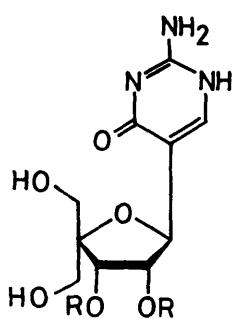


[32],  $R--R = C(CH_3)_2$  [34],  $R--R = C(CH_3)_2$

[33],  $R = H$

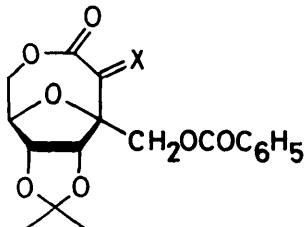


[35],  $R = H$



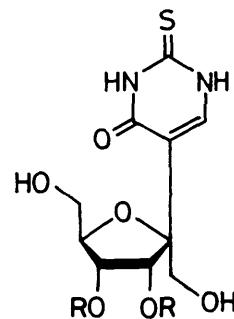
[36],  $R--R = C(CH_3)_2$

[37],  $R = H$  (HCl salt)



[38],  $X = H_2$

[39],  $X = CHN(CH_3)_2$



[40],  $R--R = C(CH_3)_2$

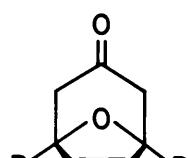
[41],  $R = H$

## 2.2.4

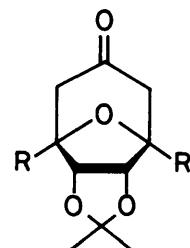
### $1',4'$ -ジアルキルピリミジン- $\beta$ -ヌクレオシド<sup>24)</sup>

アセトン、 $\alpha$ -ブチルアルコール、およびイソアントニルの10:1:1混合溶媒中、触媒量の四酸化オスミウムと過酸化水素(3当量)を用いる[42a]、ビスヒドロキシル化の後、アセトン中で $CuSO_4$ と $\beta$ -トルエンスルホン酸を用いてアセトニド化を行なうと[43a]が得られた。立体化学は、 $^1H$ NMRスペクトルで $H_6$ と $H_7$ に由来するシグナルが $\delta$ 4.30に一重線として現われることに基づいて決定した。[43a]をトリフルオロ酢酸と反応させたところラクトン[44a]が77%の収率

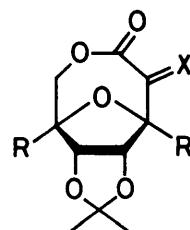
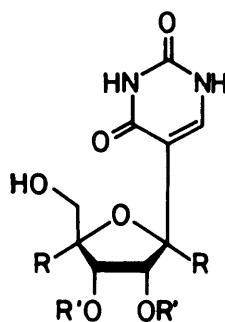
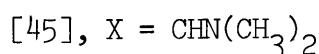
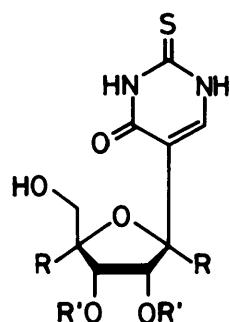
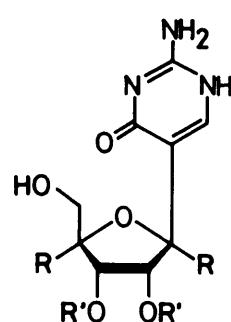
で得られた。つづいて  $90^{\circ}\text{C}$  でトリス(ジメチルアミ)メタン(=トリエチルアミン)<sup>27)</sup>と反応させ、(±)-ジメチルアミメチレンラクトン[45a]を38%（消費した[44a]基準では88%）の収率で得た。[45a]と尿素をエタノール性ナトリウムエトキシド存在下縮合させると[46a]が28%の収率で生成した。[46a]をつづいて10%メタノール性HClで処理したところ(±)-1',4'-ジメチルブソイドウリシン[47a]が得られた。[46a]のヘテロ環の立體配置は、<sup>1</sup>H NMRスペクトルにおける1.17 ppm（ビニル基メチル基）と3.78 ppm ( $\delta = 0.22 \text{ ppm}$ )に現われることより決定した。<sup>11, 28)</sup> 今才尿素を環化に用いたところ、2-チオウラシル諸導体[48a]が60%の収率で生成した。



[42]



[43]

[44], X = H<sub>2</sub>[46], R'--R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>[48], R'--R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>[50], R'--R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

[47], R' = H

[49], R' = H

[51], R' = H (HCl salt)

a, R = CH<sub>3</sub>    b, R = (CH<sub>2</sub>)<sub>4</sub>CH<sub>3</sub>

脱保護して [49a] に導いた。尿素、代わりにグアニジンを用いたと  
は [50a] を経て [51a] が HCl 塩として 75% の収率で得られた。  
同様の方法で、1',4'-ジペニカル誘導体 - [47b], [49b] および [51b]  
が [42b] からまた合成された。

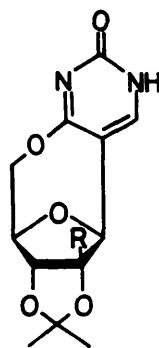
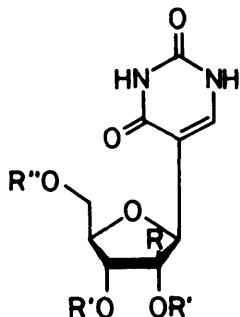
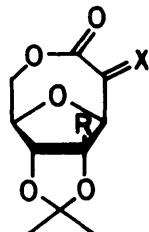
したがって上述した手法は、これまでに報告された“ずれの方法”  
をもつてしても合成することは本来ない 1',4'-ジ置換ピリミジン C-  
ヌクレオシドの非常に簡単に簡単でかつ一般的な手段を提供するものである。

### 2-3 2'-アルキルピリミジン C-ヌクレオシドの合成<sup>29)</sup>

[52a] を過剰の  $(\pm)\text{C}_4\text{H}_9\text{OCH}[\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$  と  $70^\circ\text{C}$  で反応させると相当量の縮合生成物 [53a] が 52% の収率で得られた。塩基性条件下過剰の尿素と反応させたと = 3 ウラシル誘導体 [54a] が 20% の収率で得られた。メタノール性 HCl を用いて脱保護を行なうと = 3, ( $\pm$ )-2'-ヒドロキシメチルブロイドウリジン [55a] が 95% の収率で生成した。アノメリック位でのト立體化学はアセトニド [54a] をシクロ-C-ヌクレオシド [57a] に変換することにより化学的に証明した。[54a] をピリジン中でメタンスルホニルクロリドと反応させ、ついでアセトニトリル中で 1,5-ジアザビシクロ [5.4.0] ウニテセ-5-エン (DBU) で処理したと = 3 [57a] が約 60% の収率で得られた。<sup>30)</sup> [57a] の生成は、メタノール中での UV スペクトル ( $\lambda_{\max} 295 \text{ nm}, \epsilon 3720$ ) が、出发物質 [54a] ( $\lambda_{\max} 266 \text{ nm}, \epsilon 7150$ ) とそれよりもよく知られてるドラム特徴的な深色移動をしてることにより確認した。<sup>21)</sup>

ラクトン [53a] を 4'オ尿素を用いて環化したと = 3、保護されたヌクレオシド [58a] が高収率で得られた。[58a] をメタノール性 HCl で短時間処理したと = 3 ( $\pm$ )-2'-ヒドロキシメチル-2-4'オブロイドウリジン [59a] が得られた。同様に [53a] をグアニジンと処理して [60a] とし、後、酸を用いて通常の方法により脱保護を行なって ( $\pm$ )-2'-ヒドロキシメチルブロイドイリミチジン [61a] が HCl 塩として得られた。

同じような手法を用いて、2'-メチルピリミジン C-ヌクレオシ



[52a], R = CH<sub>2</sub>OTBDMS; [54a], R = CH<sub>2</sub>OTBDMS;

X = H<sub>2</sub>

R'—R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; R'' = H

[57a], R = CH<sub>2</sub>OTBDMS

[57b], R = CH<sub>3</sub>

[52b], R = CH<sub>3</sub>; X = H<sub>2</sub>

[54b], R = CH<sub>3</sub>; R'—R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>;

[53a], R = CH<sub>2</sub>OTBDMS;

R'' = H

X = CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

[55a], R = CH<sub>2</sub>OH; R' = R'' = H

[53b], R = CH<sub>3</sub>;

[55b], R = CH<sub>3</sub>; R' = R'' = H

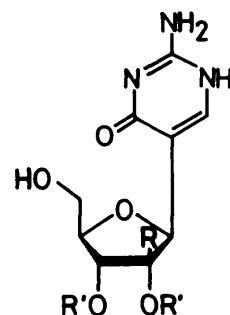
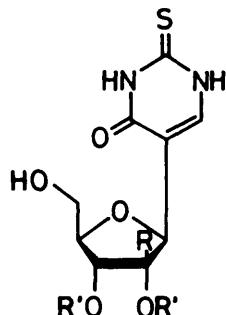
X = CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

[56a], R = CH<sub>2</sub>OTBDMS;

R'—R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; R'' = SO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>

[56b], R = CH<sub>3</sub>; R'—R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>;

R'' = SO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>



[58a], R = CH<sub>2</sub>OTBDMS; R'—R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

[58b], R = CH<sub>3</sub>; R'—R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

[59a], R = CH<sub>2</sub>OH; R' = H

[59b], R = CH<sub>3</sub>; R' = H

[60a], R = CH<sub>2</sub>OTBDMS; R'—R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

[60b], R = CH<sub>3</sub>; R'—R' = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

[61a], R = CH<sub>2</sub>OH; R' = H (HCl salt)

[61b], R = CH<sub>3</sub>; R' = H (HCl salt)

TBDMS = Si(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>-t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>

ドー-[55b], [59b] および [61b] 一か [52b]<sup>9)</sup> を用いて合成された。

ニニに示した方法は合成が困難なハマメロースと Z'-メチルリボフラノースの簡単な合成手段およびそれらの 1' 位にビリミジン環を導入する手段を提供するものである。<sup>31)</sup>

### 3 結論

上述したように、この方法は合成的に非常に自由度をもつていい。そして種々の C-ヌクレオシド類縁体を同じような方法で作ることはできる。合成にはアキラルまたはラセミの前駆体のみを用いたが、「天然の」立体配置をもつ中間体の光学分割は、[4] よう TGTATG... のラクトン化段階で容易に行なうことができる。<sup>10)</sup>

### 4 実験

#### 4.1 機器および実験操作

融点および沸点は未補正值である。IR スペクトルは JASCO IRA-1 型装置を用い、とくに記述しない限りクロロホルム溶液中で測定した。<sup>1</sup>H NMR スペクトルは Varian NV-21 型あるいは HA-100 型装置を用い、<sup>13</sup>C NMR スペクトルは Varian CFT-20 型 (20 MHz) または JEOL FX-100 型装置を用いて測定した。化学シフトはテトラメチルシランを内部基準に用い ppm 単位で表わした。オッフシーティング様式については一重線、二重線、三重線、四重線、および多重線をそれぞれ s, d, t, g, m と略記した。高分解能マススペクトルは、小野薬品工業株式会社中央研究所に依頼した。元素分析は 藤沢薬品工業株式会社中央研究所、名古屋大学工学部に依頼した。抽出溶媒の乾燥には無水  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  を用いた。溶媒の濃縮にはロータリーエバポレーター (50–100 mmHg) を用いた。

#### 4・2 クロコトグラフー 分析用薄層クロコトグラフー

(TLC)にはE. Merck社製シリカゲル60 PF<sub>254</sub> (0.25 mm)を用い、分取用TLCにはE. Merckシリカゲル60 PF<sub>254</sub> (1.0 mm)を用いた。分析用TLCの検出には2% Ce(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>、5% H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>溶液または2% P-アニスアルdehyド、5% エタノール性硫酸溶液を噴霧した後オットフロート上で加熱した。スポットの位置はR<sub>f</sub>値で示した。カラムクロコトグラフーにはE. Merck社製Kieselgel 60 (70-230 mesh)を用いた。ジメチルアミノケレンラクトンの分離には、シリカゲルを前もって希アンモニア水で処理したもの<sup>33)</sup>を使用した。

#### 4・3 溶媒と使用した物質 DMF, アセトニトリル, ±-4Hg

OH, および1,5-ジアザビシクロ[5.4.0]ウニテセ-5-イン(DBU)はCaH<sub>2</sub>から蒸留して使用した。アセトンとCH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>はP<sub>2</sub>O<sub>5</sub>から蒸留した。エタノールはコグネシウムから蒸留した。THFとエーテルはナトリウムベンジルエトキシカルから蒸留した。Zn/Ag合金,<sup>34)</sup> Zn/Cu合金,<sup>35)</sup> 2-ヘニカルフラン,<sup>9)</sup>  $\alpha, \alpha, \alpha', \alpha'$ -テトラブロモエトン,<sup>36)</sup> ±-ブロトキシ-ビス(ジメチルアミノ)メタン,<sup>10)</sup> およびトリス(ジメチルアミノ)メタン<sup>27)</sup>は文献記載の方法に従って合成した。他の物質や溶媒は市販のものをそのまま使用した。

#### 4・4 2-[ (2S\*, 3S\*, 4S\*, 5R\*) -5-ヒドロキニメチル-3,4-

イリゾロビリデンジオキシ-5-エニルテトラヒドロフラン-2-イル]酢酸メチルの合成 [14C](111 mg, 0.383 mmol)<sup>9)</sup>, ナトリウムメトキシド(31.0 mg, 0.574 mmol), およびCH<sub>3</sub>OH(3 ml)の混合物をアルゴン下0°Cで1時間攪拌した後、中にシュウ酸(100 mg)を加えた。濃縮後70℃オルムで抽出して標題の化合物を白色の固体として得た(115 mg, 91%)。R<sub>f</sub> = 0.28 (1=1ヘキサン-酢酸エチル); IR 3580(OH), 1732 cm<sup>-1</sup> (C=O); <sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 1.04と1.28 (s, イリゾロビリデンCH<sub>3</sub>), 2.74 (dd, J = 6.0, 14.5 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>C=O), 2.96 (dd, J = 4.8, 14.5 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>C=O), 3.62 (d, J = 12.5 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>COH), 3.77 (s, OCH<sub>3</sub>), 3.86 (dd, J = 12.5 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>COH), 4.40 (m, H<sub>2</sub>), 4.56

( $\delta$ -様,  $J = 6.0\text{ Hz}$ ,  $H_3$ ), 5.02(br, OH), 5.16(d,  $J = 6.0\text{ Hz}$ ,  $H_4$ ), 7.35(m,  $C_6H_5$ );  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  25.80, 26.70, 37.21, 51.94, 69.33, 79.65, 83.86, 84.06, 90.23, 114.44, 126.50, 127.27, 127.82, 138.12, 171.69。

#### 4-5 2,5-ジヘンキルフランの合成 $n\text{-C}_4\text{H}_9\text{Li}$ (1.6

$\text{mol dm}^{-3}$  ヘキサン溶液, 288ml, 0.461 mol) と THF (350ml) の混合物中にアルゴン下  $-10^\circ\text{C}$  で 2-ヘンキルフラン (60.6g, 0.439 mol) を加えた。同一温度で反応混合物を 6 時間攪拌した後、ヨウ化ペニキル (91.3g, 0.461 mol) を加えた。混合物を  $20^\circ\text{C}$  で 12 時間攪拌しつつ氷-水 (200ml) 中にそろぎ込んだ。有機層を分離後、水層をエーテル (150ml × 3) で抽出した。合わせた有機層を乾燥 ( $\text{MgSO}_4$ )、濃縮して黄色のオイルを得た。これを減圧蒸留して 2,5-ジヘンキルフランを得た (68.2g, 75%, bp 103–108°C / 9mm Hg (文献値.<sup>37</sup> 99–100°C / 5mm Hg))。 $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.91(t,  $J = 6.3\text{ Hz}$ ), 1.1–1.8(m), 2.57(t,  $J = 7.0\text{ Hz}$ ), 5.84(s); MS  $m/z$  208( $M^+$ )。

#### 4-6 1,5-ジメチルフラン-8-オキサビシクロ[3.2.1]オクテ-6-エン-3-オン [42a] $Zn/\text{Ag}$ 合金 (26.0g, 0.40 g-atom)

2,5-ジメチルフラン (21.3ml, 0.20 mol), および THF (150ml) の混合物中にアルゴン下  $-10^\circ\text{C}$  で  $\alpha, \alpha, \alpha', \alpha'$ -テトラブロモアセトン (224g, 0.60 mol) の THF (200ml) 溶液を 30 分間かけて加えた。反応混合物を  $20^\circ\text{C}$  まで昇温後、39 温度で 12 時間攪拌した。混合物を濃縮し、残渣を  $\text{NH}_4\text{Cl}$  で飽和した  $\text{CH}_3\text{OH}$  (400ml) に溶解した。水中にケレグツ  $Zn/\text{Cu}$  合金 (130g, 2.0 g-atom) を  $0^\circ\text{C}$  で 2 時間で加えた。混合物をさらに 1 時間  $20^\circ\text{C}$  で攪拌した後、水 (400ml) で飽和  $\text{Na}_2\text{H}_2\text{edta}$  (400ml) 溶液で希釈した。不溶物を除いた後、口液を  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (300ml × 3) で抽出した。有機層を乾燥・濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (3:1 ヘキサン-酢酸エチル) に供し [42a] を白色の固体として得た (20.0g, 66%)。Mp 64–66°C (ヘキサン-クロロホルム);  $R_f = 0.47$  (3:1 ヘキサン-酢酸エチル)

IV); IR 1715 cm<sup>-1</sup> (C=O); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 1.50 (s, CH<sub>3</sub>), 2.32 (d, J = 16.1 Hz, H<sub>2a</sub> & H<sub>4a</sub>), 2.51 (d, J = 16.1 Hz, H<sub>2b</sub> & H<sub>4b</sub>), 5.97 (s, H<sub>6</sub> & H<sub>7</sub>); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 23.30, 51.12, 83.83, 136.42, 207.07。分析値: C, 71.55; H, 8.06%。C<sub>9</sub>H<sub>12</sub>O<sub>2</sub> & 179 計算値: C, 71.02, H, 7.95%。

4.7 1.5-ジヘン+IV-8-オキサビシクロ[3.2.1]オクタ-6-エン-3-オン[42b] Zn/Ag 合金 (39.0g, 0.60 g-atom), 2,5-ジヘン-4ルフラン (62.4g, 0.30 mol), d,d,d',d'-テトラブロモアセトノ (337g, 0.9 mol), および THF (400ml) と混合物を 20°C で 24 時間攪拌した。飽和 NH<sub>4</sub>Cl × 7 + 1-L (500ml) 中で Zn/Cu 合金 (292g, 4.50 g-atom) で還元した後、CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> で抽出処理をして茶色のオクタ-6-オールを得た。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (10:1 ヘキサン-酢酸エチル) に供して [42b] (32.5g, 41%) を無色のオクタ-6-オールとして得た。R<sub>f</sub> = 0.35 (10:1 ヘキサン-酢酸エチル); IR (= -T) 1720 cm<sup>-1</sup> (C=O); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 0.90 (t, J = 6.5 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.1 - 1.9 (m, CH<sub>2</sub>), 2.28 (d, J = 16.0 Hz, H<sub>2a</sub> & H<sub>4a</sub>), 2.48 (d, J = 16.0 Hz, H<sub>2b</sub> & H<sub>4b</sub>), 5.95 (s, H<sub>6</sub> & H<sub>7</sub>); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 14.00, 22.59, 23.65, 32.18, 36.65, 50.53, 86.59, 135.42, 207.25。未反応の 2,5-ジヘン-4ルフラン (12.9g) をさらに回収した。

4.8 (1S\*, 5R\*, 6S\*, 7R\*)-1,5-ジメチル-6,7-イソブロピリデンジオキシ-8-オキサビシクロ[3.2.1]オクタ-3-オン[43a] [42a] (25.0g, 0.164 mol), CsO<sub>4</sub> (300mg, 1.18 mmol), アセトン (200ml), t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>OH (20ml), および エーテル (20ml) と混合物に 30% H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (36.2ml, 0.329 mol) を加えた。反応混合物を 19°C で 15 時間攪拌した後、さらに 30% H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> (18.1ml, 0.165 mol) を加えた。混合物をさらに 12 時間攪拌後 0°C に冷却した。これ中に Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·5H<sub>2</sub>O (77g) の粉末を加えた。20°C で 3 時間攪拌し濃縮した。残渣を酢酸エチル (250ml × 3) で抽出した。有機層を乾燥濃縮した。残渣をアセトン (250ml) に溶解した。これ中に CuSO<sub>4</sub> (30g) と P-TOL

エンスルボン酸(250mg)を加えた。反応混合物を20°Cで12時間攪拌した。不溶物を除いた後、ロ液を濃縮した。得られた黒色オイルをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(3:1ヘキサン-酢酸エチル)に供し[43a]を得た(22.5g, 61%)。Mp 67-68°C(ヘキサン-70%メルム); R<sub>f</sub> = 0.32(3:1ヘキサン-酢酸エチル); IR 1720 cm<sup>-1</sup>(C=O); <sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 1.30 & 1.52(s, 1つ7°ロビリデンCH<sub>3</sub>), 1.41(s, CH<sub>3</sub>), 2.28(d, J = 15.0 Hz, H<sub>2a</sub> & H<sub>4a</sub>), 2.50(d, J = 15.0 Hz, H<sub>2b</sub> & H<sub>4b</sub>), 4.30(s, H<sub>6</sub> & H<sub>7</sub>); <sup>13</sup>C NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 20.12, 25.00, 26.12, 51.71, 82.59, 85.30, 112.42, 206.90。

4.9 (1S\*, 5R\*, 6S\*, 7R\*)-1,5-ジヘン-4IV-6,7-1つ7°ロビリデンジオキシ-8-オキサビシクロ[3.2.1]オクタ-3-オン [43b]

[42b](11.8g, 44.7 mmol), アセトン(70ml), ±-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>OH(7ml), I-トル(7ml), OsO<sub>4</sub>(100mg), ホドウ30%H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>(14.7 ml, 134 mmol)の混合物を20°Cで12時間攪拌した。この中にNa<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·5H<sub>2</sub>O(33.5g)を加えた。20°Cで3時間攪拌した後、通常後処理をした。得られた残渣をアセトン(150ml)に溶解した。この中にCuSO<sub>4</sub>(15g)とP-トルエンスルボン酸(100mg)を加えた。20°Cで24時間攪拌し、通常後処理を行なった。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(10:1ヘキサン-酢酸エチル)に供し[43b](6.50g, 43%)を無色オイルとして得た。R<sub>f</sub> = 0.36(10:1ヘキサン-酢酸エチル); IR 1720 cm<sup>-1</sup>(C=O); <sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 0.90(t, J = 6.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.28 & 1.50(s, 1つ7°ロビリデンCH<sub>3</sub>), 1.1-1.9(m, CH<sub>2</sub>), 2.30(d, J = 14.5 Hz, H<sub>2a</sub> & H<sub>4a</sub>), 2.48(d, J = 14.5 Hz, H<sub>2b</sub> & H<sub>4b</sub>), 4.30(s, H<sub>6</sub> & H<sub>7</sub>); <sup>13</sup>C NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ 16.64, 25.19, 26.12, 27.78, 28.80, 35.03, 36.43, 52.18, 87.39, 87.59, 114.78, 210.07。

4.10 (1R\*, 6S\*, 7R\*, 8S\*)-1,6-ジメチル-7,8-1つ7°ロビリデンジオキシ-3,9-ジオキサビシクロ[4.2.1]<sup>6</sup>]ナント-4-オノン[44a]

無水トリフルオロ酢酸(46.5ml, 0.328 mol), 90%

$\text{H}_2\text{O}_2$  (11.8 ml, 0.312 mol), および  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (150 ml) から調製したトリフルオロ酢酸を氷で冷却して  $\text{Na}_2\text{HPo}_4$  (140 g, 0.984 mol),  $\text{Na}_2\text{H}_2\text{edta}$  (1 g), [43a] (35.2 g, 0.156 mol), および  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (200 ml) の混合物中に徐々に加えた。反応混合物を  $20^\circ\text{C}$  で 13 時間攪拌し,  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (200 ml) で希釈した。水中に  $0^\circ\text{C}$  で  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  (78 g) を加えた。混合物を  $20^\circ\text{C}$  で 3 時間攪拌した。不溶物を除いた後、口液を濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (3:1 から 2:1 ヘキサン - 酢酸エチル) に供して [44a] (28.9 g, 77%) を得た。 $\text{Mp}$  123–124°C (ヘキサン – クロロホルム);  $R_f$  = 0.15 (3:1 ヘキサン – 酢酸エチル); IR 1735  $\text{cm}^{-1}$  ( $\text{C}=\text{O}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.27 ~ 1.35 (s,  $\text{CH}_3$ ), 1.35 と 1.51 (s, 1,1-ビヒドリデン  $\text{CH}_3$ ), 2.83 (d,  $J$  = 16.0 Hz,  $\text{H}_{5a}$ ), 3.07 (d,  $J$  = 16.0 Hz,  $\text{H}_{5b}$ ), 4.11 (d,  $J$  = 13.5 Hz,  $\text{H}_{2a}$ ), 4.33 (d,  $J$  = 13.5 Hz,  $\text{H}_{2b}$ ), 4.56 (d,  $J$  = 6.0 Hz,  $\text{H}_7$ ), 4.88 (d,  $J$  = 6.0 Hz,  $\text{H}_8$ );  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  17.95, 22.16, 24.73, 26.01, 49.44, 75.96, 81.12, 83.63, 85.52, 112.57, 172.09。分析値: C, 59.47; H, 7.60%。 $\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{O}_5$  と一致の計算値: C, 59.49; H, 7.49%。

4-11 (IR\*,  $\text{bS}^*$ ,  $7R^*$ ,  $8S^*$ ) -1,6-ジヘンテル-7,8-アシテノリビデンジオキシ-3,9-ジオキサヒドロ[4.2.1]<sup>b</sup> ] 1,7-オクタノン [44b] [43b] (15.5 g, 45.9 mmol),  $\text{Na}_2\text{HPo}_4$  (64.8 g, 0.456 mol), および  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  (100 ml) の混合物中に  $0^\circ\text{C}$  でトリフルオロ酢酸の  $\text{CH}_2\text{Cl}_2$  溶液 ( $1.08 \text{ mol dm}^{-3}$  溶液, 128 ml, 0.138 mol) を加えた。 $20^\circ\text{C}$  で 12 時間攪拌した後、後処理を行って白色の固体を得た。これをシリカゲルカラムクロマトグラフィー (10:1 ヘキサン – 酢酸エチル) に供し [44b] (12.2 g, 77%) を白色の固体とし得た。 $\text{Mp}$  60–62°C (クロロホルム – ヘキサン);  $R_f$  = 0.37 (5:1 ヘキサン – 酢酸エチル); IR 1736  $\text{cm}^{-1}$  ( $\text{C}=\text{O}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.89 (t,  $J$  = 6.0 Hz,  $\text{CH}_3$ ), 1.31 と 1.49 (s, 1,1-ビヒドリデン  $\text{CH}_3$ ), 1.1–1.9 (m,  $\text{H}_2$ ), 2.28 (d,  $J$  = 15.5 Hz,  $\text{H}_{5a}$ ), 2.99 (d,  $J$  = 15.5 Hz,  $\text{H}_{5b}$ ), 4.17 (d,  $J$  = 13.9 Hz,  $\text{H}_{2a}$ ), 4.32 (d,  $J$  = 13.9 Hz,  $\text{H}_{2b}$ ), 4.52 (d,  $J$  = 5.4 Hz,  $\text{H}_7$ ),

4.98 (d,  $J = 5.9\text{Hz}$ , H<sub>8</sub>); <sup>13</sup>C NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  13.96, 22.41, 23.52, 24.57, 25.92, 32.26, 32.86, 35.56, 46.74, 75.06, 83.17, 85.11, 85.30, 112.12, 173.12。分析値: C, 67.79; H, 9.76%。C<sub>20</sub>H<sub>34</sub>O<sub>5</sub> と 12 の計算値: C, 67.76; H, 9.67%。未反応ケトン [43b] を 1.90g 回収した。

#### 4.12 $\alpha$ -ジメチルアミノメチレンラクトンの合成 一般

的方法 記述した限りジメチルアミノメチレン化は下に示すような方法で行った。ラクトン, オーブトキシビス(ジメチルアミノ)メタンまたはトリス(ジメチルアミノ)メタン, および DMF (ニシア実験では用ひなかつた)の混合物をアルゴン中所定の温度で攪拌した。所定の時間攪拌後、混合物を 25–50°C で減圧下 (0.01mmHg) 濃縮した。シリカゲルクロロトグラフーを記述した溶媒系で行つた。溶出のチェックは TLC により行つた。生成物を含む画分を集め濃縮した。元素分析用サンプルは、クロロトグラフーをして得られたものを再結晶して得た。

4.12-1  $(1S^*, 6S^*, 7S^*, 8S^*) - 2, 2 - \text{ジメチル} - 5 - (\text{ジメチルアミノメチレン}) - 7, 8 - \text{イリソロヒドリデンジオキシ} - 3, 9 - \text{ジオキサビシクロ}[4.2.1]^{1,6} \text{ナント-4-オン} [\text{7a}]$  [6a]<sup>9)</sup> (520mg, 1.75 mmol), DMF (5ml), およびオーブトキシビス(ジメチルアミノ)メタン (2.5ml) の混合物を 50°C で 3 時間攪拌した。反応混合物を常法にて後処理し、シリカゲルカラムクロロトグラフー (5:1 カム 1:1 ヘキサン-酢酸エチル) を行つて [7a] (442mg, 85%) を得た。Mp 136.5–137.2°C (I-テル); R<sub>f</sub> = 0.35 (酢酸エチル); IR 1670 (C=O), 1590 cm<sup>-1</sup> (C=C); <sup>1</sup>H NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.33–1.51 (s, 1 つ  $\text{CH}_2$ ), 1.44–1.47 (s,  $\text{CH}_3$ ), 2.93–3.14 (s,  $N(\text{CH}_3)_2$ , 3:7 比), 6.58–7.39 (s,  $=\text{CHN}(\text{CH}_3)_2$ , 3:7 比); MS  $m/z$  297 ( $M^+$ ); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 300 nm ( $\epsilon$  15850)。分析値: C, 60.24; H, 7.79%。C<sub>15</sub>H<sub>23</sub>O<sub>5</sub>N と 17 の計算値: C, 60.59; H, 7.80; N, 4.71%。

4·12·2  $(1R^*, 2R^*, 6S^*, 7S^*, 8R^*) - 5 - (\text{ジメチルアミノ})_4 \times 4$   
 レン) - 7,8 - 1' ロビオリデンジオキシ - 2 - メチル - 3,9 - デオキサビ  
 シクロ [4.2.1]<sup>6</sup>] 1 - ナン - 4 - オン [7b] [6b]<sup>a)</sup> (35mg, 0.15  
 mmol), 2-ブロキシビス(ジメチルアミノ)メタン (0.3ml), および  
 DMF (1ml) の混合物を 50°C で 1 時間攪拌した。通常の後処理をした後、粗生成物を TLC 分取(酢酸エチル)に供し [7b] (20mg, 47%)  
 を得た。Mp 120.1 - 121.3°C (イソトルエン); R<sub>f</sub> = 0.33 (酢酸  
 エチル); IR 1680 (C=O), 1590 cm<sup>-1</sup> (C=C); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 1.34  
 × 1.53 (s, 1' ロビオリデン CH<sub>3</sub>), 1.38 (d, J = 7.3 Hz, CH<sub>3</sub>), 2.94 × 3.14  
 (s, N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 37: 63 tt), 6.66 × 7.34 (s, =CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 37: 63 tt);  
 MS m/z 283 (M<sup>+</sup>); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 298 nm (ε 16590)。分析  
 値: C, 59.42; H, 7.64; N, 4.85%。C<sub>14</sub>H<sub>21</sub>O<sub>5</sub>N と一致。計算値: C,  
 59.35; H, 7.47; N, 4.94%。

4·12·3  $(1R^*, 2R^*, 6S^*, 7S^*, 8R^*) - 5 - (\text{ジメチルアミノ})_4 \times 4$   
 レン) - 7,8 - 1' ロビオリデンジオキシ - 2 - ヘキサン - 3,9 - デオキサビ  
 シクロ [4.2.1]<sup>6</sup>] 1 - ナン - 4 - オン [7c] [6c]<sup>a)</sup> (2.37g, 8.36  
 mmol), 2-ブロキシビス(ジメチルアミノ)メタン (12.0ml), および  
 DMF (15ml) の混合物を 50°C で 5 時間攪拌した。通常の後処理をした後、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフ (酢酸エチル)  
 に供し [7c] (2.45g, 86%) を得た。Mp 86.2 - 87.8°C (イソトルエン); R<sub>f</sub> = 0.53 (酢酸エチル); IR 1680 (C=O), 1595 cm<sup>-1</sup> (C=C);  
<sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 0.89 (t-様, J = 6.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.32 × 1.50 (s, 1' ロビオリデン CH<sub>3</sub>), 2.94 × 3.12 (s, N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 37: 63 tt), 6.65 × 7.32  
 (s, =CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 37: 63 tt); MS m/z 339 (M<sup>+</sup>); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH)  
 298 nm (ε 23980)。分析値: C, 63.62; H, 8.75; N, 4.01%。C<sub>18</sub>  
 H<sub>29</sub>O<sub>5</sub>N と一致。計算値: C, 63.69; H, 8.61; N, 4.13%。

4·12·4  $(1R^*, 2R^*, 6S^*, 7S^*, 8S^*) - 5 - (\text{ジメチルアミノ})_4 \times 4$   
 レン) - 7,8 - 1' ロビオリデンジオキシ - 2 - ヘキサン - 3,9 - デオキサ  
 ビシクロ [4.2.1]<sup>6</sup>] 1 - ナン - 4 - オン [7d] [6d]<sup>a)</sup> (98mg, 0.338

mmol), イ-ブ"トキシービス(ジメチルアミ)メタン(0.5 ml), および DMF(2 ml)の混合物を 50°C で 3.5 時間攪拌した。通常の後処理後、TLC 分取(2=1 酢酸エチル - ヘキサン)に供して [7d] (74.0 mg, 64%) を泥沫として得た。R<sub>f</sub> = 0.51 (酢酸エチル); IR 1680 (C=O), 1590 cm<sup>-1</sup> (C=C); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 1.28 ~ 1.47 (s, 1 つプロピオニンCH<sub>3</sub>), 2.94 ~ 3.15 (s, N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 38: 62 tt), 6.73 (s, =CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, E-異性体); MS m/z 345 (M<sup>+</sup>); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 299 nm (ε 13810)。

4. 12. 5 (IR\*, 6S\*, 7S\*, 8S\*)-5-(ジメチルアミ)メチレン)-

7,8-イソフロロビリデンジオキシ-1-エチル-3,9-ジオキサビシクロ[4.2.1]<sup>1,6</sup>]1-オントリス(ジメチルアミ)メタン [15a] [14a]<sup>a)</sup> (952 mg, 4.18 mmol), トリス(ジメチルアミ)メタン(4.5 ml), および DMF(1 ml)の混合物を 70°C で 1 時間攪拌した。この中にトリス(ジメチルアミ)メタン(1.2 ml)をさらに加えた。2 時間後、再びトリス(ジメチルアミ)メタン(0.5 ml)を加え、3 時間攪拌を続けた。通常の後処理をした後、シーカゲルカラムクロロブロモブリジン(1:1 ヘキサン - 酢酸エチルから酢酸エチル)を行なって [15a] (831 mg, 70%)を得た。Mp 118 - 120°C (E-TL); R<sub>f</sub> = 0.37 (酢酸エチル); IR 1680 (C=O), 1590 cm<sup>-1</sup> (C=C); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 1.26 ~ 1.51 (s, 1 つプロピオニンCH<sub>3</sub>), 1.33 (s, CH<sub>3</sub>), 2.94 ~ 3.11 (s, N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 33: 67 tt), 6.67 ~ 7.34 (s, =CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 33: 67 tt); MS m/z 297 (M<sup>+</sup>); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 297 nm (ε 19800)。分析値: C, 59.18; H, 7.79; N, 4.92%。C<sub>14</sub>H<sub>21</sub>O<sub>5</sub>N と一致の計算値: C, 59.35; H, 7.47; N, 4.92%。

4. 12. 6 (IR\*, 6S\*, 7S\*, 8S\*)-5-(ジメチルアミ)メチレン)-

7,8-イソフロロビリデンジオキシ-1-ヘンチル-3,9-ジオキサビシクロ[4.2.1]<sup>1,6</sup>]1-オントリス(ジメチルアミ)メタン [15b] [14b]<sup>a)</sup> (754 mg, 2.23 mmol) トリス(ジメチルアミ)メタン(2.6 ml)の混合物を 70°C で 1 時間攪拌した。反応混合物を後処理した後、シーカゲルカラムクロロブロモブリジン(1:1 ヘキサン - 酢酸エチルから酢酸エチル)に供して [15b] (683 mg, 91%)を得た。Mp 117 - 118°C (E-TL); R<sub>f</sub> = 0.46 (酢酸エチル);

IR  $1680\text{ cm}^{-1}$  ( $\text{C}=\text{O}$ ),  $1595\text{ cm}^{-1}$  ( $\text{C}=\text{C}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.89 ( $\text{t}$ -様,  $J = 6.0\text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_3$ ), 1.30  $\sim$  1.50 ( $\text{s}$ , 1つ  $\text{J}^{\text{H}} = 7.0\text{ Hz}$  の  $\text{CH}_2$ ), 2.94  $\sim$  3.13 ( $\text{s}$ ,  $\text{N}(\text{CH}_3)_2$ ,  $3\text{J} = 6.9\text{ Hz}$ ), 6.67  $\sim$  7.34 ( $\text{s}$ ,  $=\text{CHN}(\text{CH}_3)_2$ ,  $3\text{J} = 6.9\text{ Hz}$ ); MS  $m/z$  339 ( $M^+$ ); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 297 nm ( $\epsilon 18500$ )。分析値: C, 63.38; H, 8.94; N, 4.09%。  $\text{C}_{18}\text{H}_{29}\text{O}_5\text{N}$   $\approx$  129 計算値: C, 63.69; H, 8.61; N, 4.09%。

4.12.7  $(\text{IR}^*, \text{6S}^*, \text{7S}^*, \text{8S}^*) - 5 - (\text{ジメチルアミノメチレン}) - 7,8 - 1\text{イソプロピリデンジオキシ}-1 - \text{フタリル}-3,9 - \text{ジオキサビシクロ}$

[4.2.1<sup>"6</sup>] 1-タン-4-オン [15c]  $[14c]^{9)}$  (987 mg, 3.40 mmol), トリス(ジメチルアミノメチレン)メタン (3.5 ml), および DMF (2 ml) の混合物を  $70^\circ\text{C}$  で 1 時間攪拌した。反応混合物をシリカゲルカラムクロマト (酢酸エチル - (1:1 酢酸エチルから酢酸エトル) で精製) [15c] (1.08 g, 92%) を得た。Mp 233–235°C (ペゼトン);  $R_f = 0.48$  (酢酸エトル); IR  $1680\text{ cm}^{-1}$  ( $\text{C}=\text{O}$ ),  $1598\text{ cm}^{-1}$  ( $\text{C}=\text{C}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.30  $\sim$  1.33 ( $\text{s}$ , 1つ  $\text{J}^{\text{H}} = 7.0\text{ Hz}$  の  $\text{CH}_3$ ), 2.98  $\sim$  3.20 ( $\text{s}$ ,  $\text{N}(\text{CH}_3)_2$ ,  $3\text{J} = 6.3\text{ Hz}$ ), 6.80 ( $\text{s}$ ,  $=\text{CHN}(\text{CH}_3)_2$ , E-異性体); MS  $m/z$  345 ( $M^+$ ); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 298 nm ( $\epsilon 18300$ )。分析値: C, 66.21; H, 6.68; N, 4.02%。  $\text{C}_{19}\text{H}_{23}\text{O}_5\text{N}$   $\approx$  129 計算値: C, 66.07; H, 6.71; N, 4.06%。

4.12.8  $(\text{IR}^*, \text{6S}^*, \text{7S}^*, \text{8S}^*) - 1 - \text{ベンゾイルキシメチル}-7,8 - 1\text{イソプロピリデンジオキシ}-3,9 - \text{ジオキサビシクロ}$

[4.2.1<sup>"6</sup>] 1-タン-4-オン [31]  $[30]^{9)}$  (350 mg, 1.00 mmol), 2-ブロトキシビス(ジメチルアミノメチレン) (1 ml), および DMF (1 ml) の混合物を  $90^\circ\text{C}$  で 30 分間攪拌した。後処理後、シリカゲルカラムクロマト (酢酸エトル - (1:1 ヘキサン-酢酸エトルから酢酸エトル) で) [31] (368 mg, 91%) を得た。白色の混沫。 $R_f = 0.28$  (1:2 ヘキサン-酢酸エトル); IR  $1725 \sim 1683\text{ cm}^{-1}$  ( $\text{C}=\text{O}$ ),  $1590\text{ cm}^{-1}$  ( $\text{C}=\text{C}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.31  $\sim$  1.50 ( $\text{s}$ , 1つ  $\text{J}^{\text{H}} = 7.0\text{ Hz}$  の  $\text{CH}_3$ ), 2.94  $\sim$  3.11 ( $\text{s}$ ,  $\text{N}(\text{CH}_3)_2$ ,  $3\text{J} = 6.3\text{ Hz}$ ), 6.70 ( $\text{s}$ ,  $=\text{CHN}(\text{CH}_3)_2$ , E-異性体)。

4·12·9 (1R\*, 6R\*, 7R\*, 8R\*) - 1 - ベニツ" 1ロキシメチル - 2 - (ジメチルアミノキレン) - 7, 8 - 1リトロヒドロキシテングンジオキシ - 4, 9 - ジオキサビシクロ [4.2.1]<sup>b6</sup>] 1タン - 4 - オン [39] [38]<sup>a)</sup>

(696 mg, 2.0 mmol),  $\pm$ -ブロキシビス(ジメチルアミノ)メタン (2 ml), および DMF (1.5 ml) の混合物を  $60^{\circ}\text{C}$  で 4 時間攪拌した。シリカゲルカラムクロマトグラフ (1:1 から 3:1 酢酸エチル - ヘキサン) を行なって [39] (223 mg, 29%, 消費原料基準, 収率は 57%) を白色の混沫として得た。 $R_f = 0.46$  (酢酸エチル); IR 1722, 1690 (C=O), 1600 cm<sup>-1</sup> (C=C); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 1.32 と 1.51 (s, 1 リトロヒドロキシテングン基), 2.84 と 3.16 (s, N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 80: 20 (t), 6.75 (s, =CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, E-異性体)。未反応の [38] を 340 mg 回収した。

4·12·10 (1R\*, 5Z, 6S\*, 7R\*, 8S\*) - 5 - (ジメチルアミノキレン) - 1.6 - ヒドロキシメチル - 7, 8 - 1リトロヒドロキシテングンジオキシ - 3, 9 - ジオキサビシクロ [4.2.1]<sup>b6</sup>] 1タン - 4 - オン [45a] [44a] (7.92 g, 32.7 mmol) とトリス(ジメチルアミノ)メタン (30 ml) の混合物を  $90^{\circ}\text{C}$  で 8 時間攪拌した。後処理を 1 回 固体を得た。これをシリカゲルカラムクロマトグラフ (1:1 ヘキサン - 酢酸エチルから酢酸エチル) に供し [45a] を得た (3.70 g, 38%)。Mp 116 - 118°C (E-テル);  $R_f = 0.41$  (酢酸エチル); IR 1680 (C=O), 1595 cm<sup>-1</sup> (C=C); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 1.25 と 1.47 (s, CH<sub>3</sub>), 1.33 と 1.53 (s, 1 リトロヒドロキシテングン基), 1.87 (s, N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 3.97 (d, J = 13.0 Hz, H<sub>2a</sub>), 4.16 (d, J = 13.0 Hz, H<sub>2b</sub>), 4.59 (d, J = 5.9 Hz, H<sub>7</sub>), 4.72 (d, J = 5.9 Hz, H<sub>8</sub>), 6.79 (s, =CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 17.48, 20.41, 24.69, 26.04, 44.22, 75.17, 82.15, 84.26, 84.87, 88.33, 100.57, 112.10, 149.13, 170.40。分析値: C, 60.25; H, 7.87; N, 4.57%。C<sub>15</sub>H<sub>23</sub>O<sub>5</sub>N ≈ 179 計算値: C, 60.59; H, 7.80; N, 4.71%。未反応の [44a] (4.51 g) を回収した。

4·12·11 (1R\*, 5Z, 6S\*, 7R\*, 8S\*) - 5 - (ジメチルアミノキレン) - 1.6 - ヒドロキシメチル - 7, 8 - 1リトロヒドロキシテングンジオキシ - 3, 9 - ジオキサビシクロ [4.2.1]<sup>b6</sup>] 1タン - 4 - オン [45b] [44b] (1.76 g,

4.97 mmol) とトリス(ジメチルアミノ)メタン(5 ml)の混合物を 90°C で 4 時間攪拌した。反応混合物を常法に従つて処理してオイル状粗生成物を得た。これをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(1:1 ヘキサン-酢酸エチルから酢酸エチル)に供して [45b](1.23 g, 61%) を黄色オイルとして得た。R<sub>f</sub> = 0.39 (1:1 ヘキサン-酢酸エチル); IR 1688 (C=O), 1601 cm<sup>-1</sup> (C=C); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 0.88 (t, J = 6.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.33 と 1.51 (s, 1,1-ブロモエチルテレン CH<sub>3</sub>), 1.1-1.9 (m, CH<sub>2</sub>), 2.84 (s, N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), 3.88 (d, J = 13.1 Hz, H<sub>2a</sub>), 4.15 (d, J = 13.1 Hz, H<sub>2b</sub>), 4.52 (s, H<sub>7</sub> と H<sub>8</sub>), 6.39 (s, =CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 14.03, 22.41, 23.37, 24.87, 26.09, 32.44, 33.00, 35.19, 43.61, 71.50, 83.22, 85.29, 86.45, 88.98, 99.58, 112.03, 146.50, 171.43。

4.12.12 (IR<sup>#</sup>, 6S<sup>\*</sup>, 7S<sup>\*</sup>, 8R<sup>#</sup>) -5-(ジメチルアミノ)メチレン-7,8-1,1-ブロモエチルテレンジオキシ-7-メチル-3,9-ジオキサビシクロ[4.2.1]<sup>1,6</sup>]1タニ-4-オン [53b] [52b]<sup>9)</sup> (1.00 g, 4.41 mmol), t-ブトキシ-ビス(ジメチルアミノ)メタン(11 ml), および DMF(1 ml) の混合物を 70°C で 1 時間攪拌した。粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(1:1 ヘキサン-酢酸エチルから酢酸エチル) に供して [53b](789 mg, 63%) を得た。Mp 137-138°C (ヘキサン-酢酸エチル); R<sub>f</sub> = 0.45 (酢酸エチル); IR 1672 (C=O), 1592 cm<sup>-1</sup> (C=C); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 3.44 と 3.52 (s, N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 3:2 比), 6.64 と 7.46 (s, =CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 3:2 比); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 300 nm (ε 16400)。分析値: C, 59.18; H, 7.41; N, 4.86%。C<sub>14</sub>H<sub>21</sub>O<sub>5</sub>N と計算値: C, 59.35; H, 7.47; N, 4.94%。

4.12.13 (IR<sup>#</sup>, 6R<sup>#</sup>, 7S<sup>\*</sup>, 8R<sup>#</sup>)-7-エチテルジメチルシロキシメチル-5-(ジメチルアミノ)メチレン-7,8-1,1-ブロモエチルテレンジオキシ-3,9-ジオキサビシクロ[4.2.1]<sup>1,6</sup>]1タニ-4-オン [53a] [52a]<sup>9)</sup> (1.86 g, 5.20 mmol), t-ブトキシ-ビス(ジメチルアミノ)メタン(14.7 ml), および DMF(1.2 ml) の混合物を 70°C で 1 時間攪拌した。通常の後処理後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー

(2=1 から 1=2 ヘキサン-酢酸エチル) に供して [53a] (1.12 g, 52%) を得た。Mp 139-142°C (ヘキサン-酢酸エチル);  $R_f = 0.37$  (1=2 ヘキサン-酢酸エチル); IR 1675 (C=O), 1581 cm<sup>-1</sup> (C=C); <sup>1</sup>H NMR (<sup>13</sup>CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  2.95 & 3.14 (s, N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 1:2 tt), 6.68 & 7.50 (s, =CHN(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, 1:2 tt)。分析値: C, 57.64; H, 8.57; N, 3.21%。C<sub>20</sub>H<sub>35</sub>O<sub>6</sub>NS;  $\pi$  179 計算値: C, 58.08; H, 8.53; N, 3.39%。

4.13 ジメチルアミノメチレンラクトンと尿素、4オキシアミドアグアニジンとの反応 一般的な方法

方法 A: ジメチルアミノメチレンラクトン、尿素、オトビナトリウムエトキシド、エタノール溶液の混合物をアルゴン下反応が完結するまで還流した。混合物を室温まで冷却した後、濃縮した。得られた残渣を水に溶解した。希塩酸で注意深く中和した後、水層を酢酸エチルで抽出した。無水 Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>で有機層を乾燥した。減圧下 (50-90 mmHg) で濃縮して粗生成物を得た。これをTLC 分取に供した。検出には UV  $\lambda$  254 nm を用い、生成物を吸着して 3 シリカゲル部分を集め。1:1 クロロメルカド-CH<sub>3</sub>OH で溶出した。元素分析用サンプルは、再TLC 分取または再結晶して得た。

方法 B: 反応は方法 A に従って行なった。反応が完結後、混合物を室温まで冷却した。反応混合物を濃縮し、残渣を水に溶解した。これに希塩酸を中和するまで注意深く加えた。水層を濃縮し、残渣をエタノールで希釈した。不溶物をセライト 545 層を通して除いた後、減圧下 (50-90 mmHg) 25-50°C でロータリー エバポレーターを用いて濃縮した。残渣を分取 TLC に供し、つづいて上述した後処理を行なった。

同じ方法を尿素の代わりに 4オキシアミドアグアニジンにも適用した。

尿素との反応

4.13.1.1 5-[ $(2S^*, 3S^*, 4R^*, 5R^*)$ ]-5-(1-ヒドロキシ-1-メチルエチル)-3,4-イソブロモリテンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル]ウラシル [8a]

[8a] (906 mg, 3.05 mmol), 尿素 (1.90 g, 30.5 mmol), オトビ 2.30 mol dm<sup>-3</sup> (CH<sub>3</sub>ONa a CH<sub>3</sub>OH (13 ml) 溶液の混合物を 5 時間攪拌した。方法 A に従って後処理をし

つで TLC 分取 (5=1 クロロメルム -  $\times$  71 - IV) を行ひ、2 [8a] (438mg, 48%)を得た。Mp 153.1 - 156.8°C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.42 (7=1 クロロメルム -  $\times$  71 - IV); <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 1.41 & 1.67 (s, 1个 7° 口ビ"リテ"ン CH<sub>3</sub>), 1.48 & 1.53 (s, CH<sub>3</sub>), 4.12 (d, J = 3.7Hz, H<sub>5</sub>), 5.08 (d, J = 3.7Hz, H<sub>2</sub>), 5.30 (m, H<sub>3</sub> & H<sub>4</sub>), 7.93 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 263 nm (ε 3890),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 286 nm (ε 5370)。分析値: C, 53.86; H, 6.40; N, 9.05%。C<sub>14</sub>H<sub>20</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub> & 179 計算値: C, 53.84; H, 6.45; N, 8.97%。

4. 13. 1. 2      5-[2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*]-5-[IR\*]-ヒドロキシエチル]-3,4-1'7°口ビ"リテ"ンジオキシテラヒドロフラン-2-イル]ウラミル [8b]      [7b] (975mg, 3.45 mmol), 尿素 (2.10g, 34.5 mmol), および 2.30 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa と C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (15ml) 溶液を混合物を 5 時間攪拌した。方法 A に従い、2 後処理をし、得られた粗生成物を分取 TLC (5=1 クロロメルム -  $\times$  71 - IV) に供し [8b] (464mg, 47%)を得た。Mp 264.5 - 266°C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.37 (7=1 クロロメルム -  $\times$  71 - IV); <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 1.40 & 1.66 (s, 1个 7° 口ビ"リテ"ン CH<sub>3</sub>), 1.43 (d, J = 5.2Hz, CH<sub>3</sub>), 4.27 (dd, J = 3.0, 3.5Hz, H<sub>5</sub>), 4.30 (m, CHOH), 4.90 (br, OH), 5.10 (d, J = 3.6Hz, H<sub>2</sub>), 5.30 (m, H<sub>3</sub> & H<sub>4</sub>), 7.90 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 262 nm (ε 8310),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 285 nm (ε 7410)。分析値: C, 52.10; H, 5.97; N, 9.40%。C<sub>13</sub>H<sub>18</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub> & 179 計算値: C, 52.34; H, 6.08; N, 9.39%。

4. 13. 1. 3      5-[2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*]-5-[IR\*]-ヒドロキシエキミル]-3,4-1'7°口ビ"リテ"ンジオキシテラヒドロフラン-2-イル]ウラミル [8c]      [7c] (546mg, 1.61 mmol), 尿素 (981mg, 16.1 mmol), および 1.6 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa と C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (10ml) 溶液を混合物を 5 時間攪拌した。方法 A に従い、2 後処理をし、2" TLC 分取 (5=1 クロロメルム -  $\times$  71 - IV) を行ひ、2 [8c] (197mg, 35%)を得た。Mp 209.5 - 212.0°C (アセトン); R<sub>f</sub> = 0.44 (7=1 クロロメルム -

(CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 0.83 (t-様, J = 6.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.10 – 1.90 (m, CH<sub>2</sub>), 1.42 – 1.67 (s, 1H, 1'70 口ビ<sup>o</sup>リテ"ン CH<sub>3</sub>), 4.19 (m, CH<sub>2</sub>OH), 4.37 (t, J = 3.0 Hz, H<sub>5</sub>), 5.10 (d, J = 4.5 Hz, H<sub>2</sub>), 5.34 (m, H<sub>3</sub> + H<sub>4</sub>), 7.91 (s, =CH); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 263 nm (ε 6760), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 286 nm (ε 7400)。分析値: C, 57.47; H, 7.35; N, 7.98%。C<sub>17</sub>H<sub>26</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub> × 1/2 計算値: C, 57.61; H, 7.40; N, 7.91%。

4.13.1.4 5-[2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*]-5-[1R\*]-ヒドロキシベニジル-3,4-イソアロビリデンジオキシトラセドロフラン-2-1ル]ウラシル [8d] [7d] (205 mg, 0.594 mmol), 鹿素 (361 mg, 5.94 mmol), および 2.0 mol dm<sup>-3</sup> NaOC<sub>2</sub>H<sub>5</sub> + C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (3 ml) 溶液の混合物を 4 時間攪拌した。方法 A に従い、後処理をして後、TLC 分取 (5:1 酢酸エチル - ヘキサン) を行なって [8d] (90 mg, 42%) を得た。Mp 250.4 – 251.5 °C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.48 (7:1 7 口口木 IV ル - × 1 - 1ル); <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 1.27 – 1.55 (s, 1H, 1'70 口ビ<sup>o</sup>リテ"ン CH<sub>3</sub>), 4.75 (dd, J = 2.2, 4.2 Hz, H<sub>5</sub>), 5.08 (dd, J = 1.9, 4.0 Hz, H<sub>3</sub>), 5.40 (m, H<sub>2</sub>, H<sub>4</sub>, および CH<sub>2</sub>OH), 7.30 – 7.80 (m, 6H), 7.88 (s, =CH); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 263 nm (ε 2390), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 285 nm (ε 7580)。分析値: C, 60.09; H, 6.02; N, 7.90%。C<sub>18</sub>H<sub>20</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub> × 1/2 計算値: C, 59.99; H, 5.59; N, 7.77%。

4.13.1.5 5-[2S\*, 3S\*, 4S\*, 5R\*]-5-ヒドロキシメチル-3,4-1'70 口ビ<sup>o</sup>リテ"ンジオキシ-5-メチルテトラセドロフラン-2-1ル]ウラシル [16a] [15a] (537 mg, 1.90 mmol), 鹿素 (1.14 g, 19.0 mmol), および 1.58 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa + C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (12 ml) 溶液の混合物を 2 時間攪拌した。反応混合物を方法 A に従い、後処理をした。7" 7" TLC 分取 (10:1 7 口口木ルム - × 1 - 1ル) を行なって [16a] (175 mg, 31%) を得た。Mp 200 – 205 °C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.60 (5:1 7 口口木ルム - × 1 - 1ル); <sup>1</sup>H NMR (3'×4 1ル-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 1.16 (s, CH<sub>3</sub>), 1.24 – 1.51 (s, 1H, 1'70 口ビ<sup>o</sup>リテ"ン CH<sub>3</sub>), 3.55 (br s,

$\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.48-4.86 (m,  $\text{H}_2, \text{H}_3$ , お &  $\text{H}''$   $\text{H}_4$ ), 7.56 (s, = $\text{CH}$ ), 10.94 (br, NH); ( $\text{C}_{5}\text{D}_{5}\text{N}$ )  $\delta$  1.40 & 1.66 (s, 1'')  $\gamma^{\circ}$  ロビ $^{\circ}$  テン  $\text{CH}_3$ ), 1.50 (s,  $\text{CH}_3$ ), 3.79 (d,  $J$ =11.0 Hz,  $\underline{\text{H}}\text{a}\underline{\text{H}}\text{b}\text{COH}$ ), 3.95 (d,  $J$ =11.0 Hz,  $\text{H}\underline{\text{a}}\underline{\text{H}}\text{b}\text{COH}$ ) 5.07 (d,  $J$ =5.5 Hz,  $\text{H}_4$ ), 5.15 (d,  $J$ =6.5 Hz,  $\text{H}_2$ ), 5.44 (dd,  $J$ =5.5, 6.5 Hz,  $\text{H}_3$ ), 7.92 (s, = $\text{CH}$ );  $^{13}\text{C}$  NMR (ジメチルシリコン)  $\delta$  18.18, 25.22, 26.80, 67.19, 79.12, 82.99, 84.28, 85.13, 110.38, 112.70, 140.27, 151.07, 163.61; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 266 nm ( $\epsilon$  7230),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 285 nm ( $\epsilon$  7510)。分析値: C, 52.03; H, 6.14; N, 9.22%。  $\text{C}_{13}\text{H}_{18}\text{O}_6\text{N}_2$  & 1/2 の計算値: C, 52.34; H, 6.08; N, 9.39%。

4·13·1·6 5-[ $(2\underline{\text{S}}^*, 3\underline{\text{S}}^*, 4\underline{\text{S}}^*, 5\underline{\text{R}}^*)$ ] - 5-ヒドロキシメチル-3,4-イソブロビリデンジオキシ-5-ペニケルテトラヒドロフラン-2-イル]ウラシル [16b] [15b] (571 mg, 1.68 mmol), 銀素 (1.01 g, 16.8 mmol), お &  $\text{H}''$   $1.4 \text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$  &  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  溶液 (12 ml) を混合物を 2 時間攪拌した。方法 A に従い、その後処理をし、つづいて TLC 分取 (10×1 口口木ルム - ×ターパル) を行つて [16b] (169 mg, 28%) を得た。MP 219-221°C ( $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $R_f$  = 0.72 (5×1 口口木ルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H}$  NMR (ジメチルシリコン)  $\delta$  0.88 (t,  $J$ =5.7 Hz,  $\text{CH}_3$ ), 1.27 & 1.49 (s, 1'')  $\gamma^{\circ}$  ロビ $^{\circ}$  テン  $\text{CH}_3$ ), 1.2-1.9 (m,  $\text{CH}_2$ ), 3.36 (br s,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.55 (d,  $J$ =5.0 Hz,  $\text{H}_4$ ), 4.63 (d,  $J$ =6.2 Hz,  $\text{H}_2$ ), 4.78 (dd,  $J$ =5.0, 6.2 Hz,  $\text{H}_3$ ), 7.55 (s, = $\text{CH}$ ), 11.03 (br, NH); ( $\text{C}_{5}\text{D}_{5}\text{N}$ )  $\delta$  0.84 (t,  $J$ =6.0 Hz,  $\text{CH}_3$ ), 1.1-2.2 (m,  $\text{CH}_2$ ), 1.41 & 1.67 (s, 1'')  $\gamma^{\circ}$  ロビ $^{\circ}$  テン  $\text{CH}_3$ ), 3.86 (d,  $J$ =11.3 Hz,  $\underline{\text{H}}\text{a}\underline{\text{H}}\text{b}\text{COH}$ ), 4.07 (d,  $J$ =11.3 Hz,  $\text{H}\underline{\text{a}}\underline{\text{H}}\text{b}\text{COH}$ ), 5.03 (d,  $J$ =6.0 Hz,  $\text{H}_4$ ), 5.20 (d,  $J$ =6.0 Hz,  $\text{H}_2$ ), 5.51 (t,  $J$ =6.0 Hz,  $\text{H}_3$ ), 7.96 (s, = $\text{CH}$ );  $^{13}\text{C}$  NMR (ジメチルシリコン)  $\delta$  13.71, 21.92, 22.66, 25.30, 26.95, 31.31, 32.15, 64.77, 79.66, 83.68, 86.74, 90.03, 110.30, 112.41, 140.37, 151.00, 163.52; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 264 nm ( $\epsilon$  7830),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 285 nm ( $\epsilon$  7930)。分析値: C, 54.75; H, 7.32; N, 7.45%。  $\text{C}_{17}\text{H}_{26}\text{O}_6\text{N}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$  & 1/2 の計算値: C, 54.82;

H, 7.58; N, 7.52%。

4.13·1·7 5-[(2S\*, 3S\*, 4S\*, 5R\*)-5-ヒドロキシメチル-3,4-イソブロピオニジオキシ-5-エタレートラヒドロフラン-2-1ル]ウラシル[16c] [15c] (43.2mg, 0.125mmol), 尿素 (75mg, 1.25mmol), および 0.83 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa と C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (1.5ml) 濃液、混合物を 2 時間攪拌した。方法 A に従い、その後処理を行い、ついで TLC 分取 (5 = 1 ヒドロキシルム - CH<sub>3</sub>OH) を行なうと [16c] (13.0mg, 29%) を得た。M<sub>p</sub> 282–285°C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.62 (5 = 1 ヒドロキシルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (<sup>2</sup>J × 4 ル - d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 1.02 & 1.21 (s, 1 イソブロピオニジオキシメチル基), 3.50 (m, CH<sub>2</sub>OH), 4.78 (d, J = 5.1 Hz, H<sub>2</sub>), 4.84 (m, H<sub>3</sub>), 5.08 (d, J = 5.1 Hz, H<sub>4</sub>), 7.32 (m, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), 7.77 (s, =CH), 11.20 (br, NH); (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 1.24 & 1.35 (s, 1 イソブロピオニジオキシメチル基), 4.01 (d, J = 6.8 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 4.24 (d, J = 6.8 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(COH)), 5.20 (m, H<sub>3</sub>), 5.62 (m, H<sub>2</sub> & H<sub>4</sub>), 7.2–7.8 (m, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), 8.13 (s, =CH); <sup>13</sup>C NMR (<sup>2</sup>J × 4 ル - d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 25.59, 26.72, 68.29, 80.40, 83.38, 83.81, 89.50, 109.64, 112.51, 126.43, 127.24, 139.90, 141.34, 151.01, 164.00; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 263 nm (ε 7990), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 285 nm (ε 7640)。分析値: C, 59.62; H, 5.50; N, 7.64%。C<sub>18</sub>H<sub>20</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub> & 17 の計算値: C, 59.99; H, 5.59; N, 7.77%。

4.13·1·8 5-[(2S\*, 3R\*, 4R\*, 5R\*)-5-ヒドロキシメチル-3,4-イソブロピオニジオキシ-2-メチルテトラヒドロフラン-2-1ル]ウラシル[24a] [22a] (619mg, 2.72 mmol) と L-グリコシルビス(ジメチルアミン)メタン (2.8ml) の混合物をアルゴン下 90°C で 5 時間攪拌した。混合物を濃縮して、(1S\*, 6R\*, 7R\*, 8R\*)-2-(ジメチルアミノメチレン)-7,8-イソブロピオニジオキシ-1-メチル-4,9-ジオキサビシクロ[4.2.1]<sup>1,6</sup>】1-オノン-3-オノン [23a] を茶色のオイルとして得た。これを 7 種のステップにより精製するとなく用いた。粗 [23a], 尿素 (2.45g, 40.9mmol), および 2 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa

9 C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (20 ml) 溶液の混合物を 2 時間攪拌した。方法 A に従い、その後処理を行ない茶色の固体を得た。これを TLC 分取 (Rf = 1.70) 木ルム - CH<sub>3</sub>OH) に供し [24a] (54.2 mg, [22a] を基準 = 127%) を黄色の泡沫として得た。Rf = 0.42 (Rf = 1.70 木ルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 1.39 & 1.65 (s, 1' 7° 口ビリデン CH<sub>3</sub>), 1.94 (s, CH<sub>3</sub>), 4.02 (m, CH<sub>2</sub>OH), 4.56 (m, H<sub>5</sub>), 5.00 (dd, J = 4.1, 6.2 Hz, H<sub>4</sub>), 5.31 (d, J = 6.2 Hz, H<sub>3</sub>), 8.19 (s, =CH); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 263 nm (ε 8450), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 288 nm (ε 10790)。分析値: M/Z 298.11569。C<sub>13</sub>H<sub>18</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub> × 12 の計算値: M, 298.11499。

4. 13. 1. 9      5-[2S\*, 3R\*, 4R\*, 5R\*]-5-ヒドロキシメチル-3, 4-イソブロビリデンジオキシ-2-ヘキサノールテトラヒドロフラン-2-イル]ウラシル [24b] [23b] ([22b] (963 mg, 3.39 mmol) と 2-ブトキシ-ビス(ジメチルアミノ)メタン (3.4 ml) から合成), 鹿素 (2.03 g, 33.9 mmol), および 2.26 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa と C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (15 ml) 溶液の混合物を 2 時間攪拌した。方法 A に従い、その後処理を行ない、ついで TLC 分取 (Rf = 1.70 木ルム - CH<sub>3</sub>OH) に供し [24b] (45.8 mg, [22b] を基準 = 124%) を黄色の泡沫として得た。Rf = 0.43 (Rf = 1.70 木ルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメチル-<sup>2</sup>D<sub>6</sub> スルホキシド) δ 0.81 (t, J = 6.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.0-1.7 (m, CH<sub>2</sub>), 1.28 & 1.46 (s, 1' 7° 口ビリデン CH<sub>3</sub>), 3.44 (m, CH<sub>2</sub>OH), 3.89 (m, H<sub>5</sub>), 4.50 (dd, J = 4.3, 5.8 Hz, H<sub>4</sub>), 4.72 (d, J = 5.8 Hz, H<sub>3</sub>), 7.44 (s, =CH); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 264 nm (ε 7930), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 289 nm (ε 5670)。分析値: M/Z, 336.17316。C<sub>17</sub>H<sub>24</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub> × 12 の計算値: (M-H<sub>2</sub>O), 336.17776。

4. 13. 1. 10      5-[2S\*, 3S\*, 4S\*]-5, 5-ジヒドロキシメチル-3, 4-イソブロビリデンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル]ウラシル [32] [31] (594 mg, 1.47 mmol), 鹿素 (442 mg, 7.37 mmol), および 1 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa と C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (7 ml) 溶液の混合物を 5 時間攪拌

した。方法Bに従って後処理をし、つづいてTLC分取(5:1 ジロロブチルム - CH<sub>3</sub>OH)を行はれ、2 [32] (164mg, 39%) を白色の混沫として得た。R<sub>f</sub> = 0.37 (3:1 ジロロブチルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (<sup>13</sup>C × 4H-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 1.23 ≈ 1.46 (s, 1'のCH<sub>2</sub>), 1.70 (d, 2'のCH<sub>2</sub>), 3.50 (m, CH<sub>2</sub>OH), 4.53 - 4.86 (m, H<sub>2</sub>, H<sub>3</sub>, およびH<sub>4</sub>), 7.51 (s, =CH); <sup>13</sup>C NMR (<sup>13</sup>C × 4H-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 25.11, 26.86, 60.39, 63.19, 79.81, 82.87, 84.00, 86.76, 110.19, 112.54, 140.54, 151.05, 163.55; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 263 nm (ε 4910), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 284 nm (ε 4670)。分析値: C, 53.29; H, 6.61; N, 8.24%。C<sub>12</sub>H<sub>15</sub>O<sub>7</sub>N<sub>2</sub> と一致。計算値: (M - CH<sub>3</sub>), 299.0880。

4-13-1-11 5-[2S\*, 3R\*, 4S\*, 5R\*]-2,5-ジ×4H-5-ヒドロキシメチル-3,4-イソプロピリデンジオキシテトラセドロフラン-2-1H]ウラニル [46a] [45a] (118mg, 0.397 mmol), 鹿素 (119mg, 1.99 mmol), および 1 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa 9 C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (2ml) 混液の混合物を24時間攪拌した。方法Aに従って後処理を行はれ、つづいてTLC分取(8:1 ジロロブチルム - CH<sub>3</sub>OH) にて供給 [46a] (35.1mg, 28%) を白色の混沫として得た。Mp 126 - 134°C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.51 (5:1 ジロロブチルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (<sup>13</sup>C × 4H-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 1.18 ≈ 1.28 (s, CH<sub>3</sub>), 1.28 ≈ 1.50 (s, 1'のCH<sub>2</sub>), 3.19 (m, CH<sub>2</sub>OH), 4.45 (d, J = 6.2Hz, H<sub>3</sub>), 4.82 (d, J = 6.2Hz, H<sub>4</sub>), 4.95 (br, OH), 7.47 (s, =CH), 10.80 (br, NH); (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 1.42 ≈ 1.70 (s, 1'のCH<sub>2</sub>), 1.70 ≈ 1.92 (s, CH<sub>3</sub>), 3.78 (s, CH<sub>2</sub>OH), 4.85 (d, J = 6.2Hz, H<sub>3</sub>), 5.46 (d, J = 6.2Hz, H<sub>4</sub>), 8.32 (br s, =CH), 12.45 (br, NH), 13.04 (br, NH); <sup>13</sup>C NMR (<sup>13</sup>C × 4H-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 19.65, 24.94, 24.41, 25.59, 66.30, 82.95, 83.12, 84.71, 85.18, 111.36, 117.30, 138.01, 151.48, 163.18; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 264 nm (ε 6680), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 217 nm (ε 10070), 287 (7610)。分析値: C, 53.29; H, 6.61; N, 8.24%。C<sub>14</sub>H<sub>20</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub> と一致。計算値: C, 53.84; H, 6.45; N, 8.97%。

4·13·1·12      5-[ $(2\text{S}^*, 3\text{R}^*, 4\text{S}^*, 5\text{R}^*)$ ] - 2,5-ジペニル - 5-  
ヒドロキシメチル - 3,4 - 1' ヒドロビオリデンジオキシテトラヒドロフ  
ラン - 2 - 1'ル] ウラシル [46b]      [45b] (2.00g, 4.89 mmol),  
 酢酸 (2.93g, 48.9 mmol), オットウ (1 mol dm<sup>-3</sup>) C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa<sub>9</sub> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (49 ml) 溶液、混合物を 5 時間攪拌した。方法 A に従い、その後処理をし、粗生成物を TLC 分取 (8:1 ワロロ木ルム - CH<sub>3</sub>OH) に供し [46b] (472 mg, 23%) を白色の泡沫として得た。Mp > 250°C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.53 (10:1 ワロロ木ルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (<sup>3</sup>×4'ル - d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 0.84 (m, CH<sub>3</sub>), 1.0 - 1.7 (m, CH<sub>2</sub>), 1.26 & 1.46 (s, 1' ヒドロビオリデン CH<sub>3</sub>), 3.22 (m, CH<sub>2</sub>OH), 4.47 (d, J = 6.6 Hz, H<sub>3</sub>), 4.63 (br, OH), 4.77 (d, J = 6.6 Hz, H<sub>4</sub>), 7.37 (s, =CH), 10.82 (br, NH); <sup>13</sup>C NMR (<sup>3</sup>×4'ル - d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 13.66, 21.96, 22.93, 31.73, 32.15, 24.44, 25.35, 63.89, 83.49, 84.90, 86.17, 111.16, 114.96, 138.88, 151.47, 162.89; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 265 nm (ε 5820), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 289 nm (ε 4240)。分析値: C, 62.02; H, 8.57; N, 6.33%。C<sub>22</sub>H<sub>36</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub> & 1.79 計算値: C, 62.24; H, 8.55; N, 6.60%。

4·13·1·13      5-[ $(2\text{S}^*, 3\text{S}^*, 4\text{R}^*, 5\text{R}^*)$ ] - 3-エト - 7'ル - 3'ル - 5'  
ヒドロキシメチル - 5 - ヒドロキシメチル - 3,4 - 1' ヒドロビオリデンジオキシテトラヒドロフラン - 2 - 1'ル] ウラシル [54a]      [53a]  
 (1.18g, 2.86 mmol), 酢酸 (1.20g, 8.58 mmol), オットウ 0.41 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa<sub>9</sub> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (21 ml) 溶液、混合物を 3 時間攪拌した。方法 B に従い、その後処理をし、TLC 分取 (10:1 ワロロ木ルム - CH<sub>3</sub>OH) を行なうと [54a] (246 mg, 20%) を得た。Mp 238 - 242°C (CH<sub>3</sub>OH - アセトニ - 石油エーテル); R<sub>f</sub> = 0.27 (10:1 ワロロ木ルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (<sup>3</sup>×4'ル - d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 0.06 (s, -C<sub>4</sub>Hg(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 0.84 (s, -C<sub>4</sub>Hg(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 1.33 & 1.51 (s, 1' ヒドロビオリデン CH<sub>3</sub>), 3.49 (s, CH<sub>2</sub>OSi), 3.57 (m, CH<sub>2</sub>OH), 3.96 (m, H<sub>5</sub>), 4.52 (d, J = 2.8 Hz, H<sub>4</sub>), 4.82 (s, H<sub>2</sub>), 7.34 (br, =CH), 10.86 (br, NH), 11.02 (br s, NH); <sup>13</sup>C NMR (<sup>3</sup>×4'ル - d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 17.74, 25.49, 26.84, 28.31,

61.01, 61.60, 80.44, 82.73, 83.02, 91.54, 107.86, 113.08, 138.68, 150.78, 162.56; UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 266 nm ( $\epsilon$  7150),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 289 nm ( $\epsilon$  6150)。分析値: C, 53.40; H, 7.54; N, 6.78%。C<sub>19</sub>H<sub>32</sub>O<sub>7</sub>N<sub>2</sub>S<sub>i</sub> と一致の計算値: C, 53.25; H, 7.53; N, 6.54%。

#### 4-13-1-14 5-[2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*]-5-ヒドロキシメチル-4-イソブチロヒドロキシテトラヒドロフルオロ-2-イソブチロヒドロキシ-3-メチルテトラヒドロフルオロ-2-イソブチロヒドロフルオロ[54b]

[54b] (730 mg, 2.58 mmol), 4-イソブチロヒドロフルオロ-2-イソブチロヒドロフルオロ[54b] (245 mg, 32%) を得た。Mp 126–128°C; R<sub>f</sub> = 0.50 (4:1 メタノール–CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメチルソリューム–d<sub>6</sub>) δ 1.12 (s, CH<sub>3</sub>), 1.32 ≈ 1.51 (s, 1*H* 70°D<sup>13</sup>C 伸長 CH<sub>3</sub>), 3.52 (d-様, J = 4.0 Hz, CH<sub>2</sub>OH), 3.92 (m, H<sub>5</sub>), 4.30 (d, J = 3.0 Hz, H<sub>4</sub>), 4.80 (s, H<sub>2</sub>), 7.34 (s, =CH); <sup>13</sup>C NMR (ジメチルソリューム–d<sub>6</sub>) δ 20.37, 27.16, 28.38, 61.53, 81.39, 82.68, 87.28, 89.36, 109.17, 112.79, 139.33, 151.13, 162.89; UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 265 nm ( $\epsilon$  7430),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 289 nm ( $\epsilon$  7750)。分析値: M/Z, 283.09391。C<sub>12</sub>H<sub>15</sub>N<sub>2</sub>O<sub>6</sub> と一致の計算値: (M–CH<sub>3</sub>), 283.09300。

#### 4-13-2-1 5-[2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*]-5-(1-ヒドロキシ-1-メチルエチル)-4-イソブチロヒドロフルオロ-2-イソブチロヒドロフルオロ[10a]

[10a] (423 mg, 1.42 mmol), 4-オクタノン (868 mg, 9.94 mmol), および 1.14 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa<sub>1</sub> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (10 ml) 溶液、混合物を 5 時間攪拌して。反応混合物を方法 A 1: 従, 2: 後処理し, 70°で TLC 分取 (5:1 メタノール–CH<sub>3</sub>OH) を行なうと [10a] (332 mg, 71%) を得た。Mp 161.0–162.0°C (酢酸エチル); <sup>1</sup>H NMR (アセトン–d<sub>6</sub>) δ 1.20 (s, CH<sub>3</sub>), 1.32 ≈ 1.51 (s, 1*H* 70°D<sup>13</sup>C 伸長 CH<sub>3</sub>), 3.79 (d, J = 3.1 Hz,

$H_5$ ), 4.68 (dd,  $J = 3.3, 4.5$  Hz,  $H_3$ ), 4.80 (d,  $J = 3.3$  Hz,  $H_2$ ), 4.82 (dd,  $J = 3.1, 4.5$  Hz,  $H_4$ ), 7.71 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 213 nm ( $\epsilon 11100$ ), 276 (13800), 290 (13000),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 222 nm ( $\epsilon 14700$ ), 264 (12000), 285 (9490)。分析値: C, 48.07; H, 6.29; N, 8.00%。 $C_{14}\text{H}_{20}\text{O}_5\text{N}_2\text{S} \cdot 1.2\text{H}_2\text{O}$  と一致。計算値: C, 48.04; H, 6.45; N, 8.00%。

4. 13. 2. 2      5-[ $(2S^*, 3S^*, 4R^*, 5R^*)$ -5-[ $(1R^*)$ -ヒドロキシエチル]-3,4-イソプロピリデンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル]-2-オウラシル [10b]

[7b] ( $305 \text{ mg}$ ,  $1.08 \text{ mmol}$ ), 4オクタノン ( $660 \text{ mg}$ ,  $8.64 \text{ mmol}$ ), および  $1.23 \text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$  +  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  ( $7 \text{ ml}$ ) 溶液、混合物を 5 時間攪拌した。方法 A に従い、その後処理を行なった後、TLC 分取 ( $7:1$  クロロムルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) を行なはれども、[10b] ( $277 \text{ mg}$ , 82%) を得た。Mp 201.2 - 202.5 °C ( $\text{E}-\text{テル}-\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  (アセトニ- $d_6$ )  $\delta$  1.19 (d,  $J = 7.0$  Hz,  $H_3$ ), 1.32 と 1.52 (s, 1*y*  $\text{J}^0$  ピーク) テン ( $H_3$ ), 3.87 (m,  $H_5$  と  $\text{HCOH}$ ), 4.66 (d,  $J = 4.2$  Hz,  $H_2$ ), 4.82 (m,  $H_3$  と  $H_4$ ), 7.66 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 213 nm ( $\epsilon 12500$ ), 274 (14400), 286 (13100),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 223 nm ( $\epsilon 16220$ ), 264 (15140), 284 (11480)。分析値: C, 49.06; H, 5.85; N, 8.44%。 $C_{13}\text{H}_{18}\text{O}_5\text{N}_2\text{S} \approx 179$  計算値: C, 49.67, H, 5.77; N, 8.91%。

4. 13. 2. 3      5-[ $(2S^*, 3S^*, 4R^*, 5R^*)$ -5-[ $(1R^*)$ -ヒドロキシエチル]-3,4-イソプロピリデンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル]-2-オウラシル [10c]

[7c] ( $491 \text{ mg}$ ,  $1.45 \text{ mmol}$ ), 4オクタノン ( $776 \text{ mg}$ ,  $10.2 \text{ mmol}$ ), および  $1.16 \text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$  +  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  ( $10 \text{ ml}$ ) 溶液、混合物を 5 時間攪拌した。方法 A に従い、その後処理を行なった後、TLC 分取 ( $7:1$  クロロムルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) で精製して [10c] ( $365 \text{ mg}$ , 68%) を得た。Mp 203.0 - 204.5 °C ( $\text{E}-\text{テル}$ );  $^1\text{H NMR}$  (アセトニ- $d_6$ )  $\delta$  0.91 (*t*,  $J = 6.0$  Hz,  $H_3$ ), 1.10 - 1.70 (m,  $\text{CH}_2$ ), 1.31 と 1.51 (s, 1*y*  $\text{J}^0$  ピーク) テン ( $H_3$ ), 3.76 (m,  $\text{HCOH}$ ), 3.95 (dd,  $J =$

3.1, 6.1 Hz, H<sub>5</sub>), 4.65 (d, J = 4.1 Hz, H<sub>2</sub>), 4.86 (m, H<sub>3</sub> & H<sub>4</sub>), 7.67 (s, =CH), 11.23 (br, NH); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 214 nm (ε 12880), 276 (15850), 291 (14800), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 222 nm (ε 16990), 264 (13490), 283 (10960)。分析値: C, 54.56; H, 7.04; N, 7.39; S, 8.68%。C<sub>17</sub>H<sub>26</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub>S·0.25H<sub>2</sub>O & 179計算値: C, 54.45; H, 7.12; N, 7.46; S, 8.55%。

4. 13. 2. 4      5-[2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*]-5-[1R\*]-ヒドロキシ-2-シベンジル-3,4-1'ヨウロビオツンジオキシテトラヒドロフラン-2-1'ル]-2-オウラシル [10d] [7d] (74mg, 0.214 mmol), 4オ尿素 (115mg, 1.50 mmol), および 0.85 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa & C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (2ml) 溶液、混合物を 5 時間攪拌した。方法 A に従い、その後処理し、ついで TLC 分取 (5 = 1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH) を行なうと [10d] (59mg, 73%) を得た。Mp 240 - 241 °C; <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 1.29 & 1.55 (s, 1'Y 70 ヨウロビオツン CH<sub>3</sub>), 4.75 (dd, J = 3.9, 5.0 Hz, H<sub>5</sub>), 5.17 (d, J = 4.0 Hz, H<sub>2</sub>), 5.38 (m, H<sub>3</sub>, H<sub>4</sub>, および HCOOH), 7.3 - 7.9 (m, 6H<sub>5</sub>), 7.94 (s, =CH); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 276 nm (ε 7940), 289 (7240), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 264 nm (ε 10970), 280 (8510)。分析値: C, 50.29; H, 5.57; N, 6.36%。C<sub>18</sub>H<sub>20</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub>S·3H<sub>2</sub>O & 179計算値: C, 50.22; H, 6.09; N, 6.51%。

4. 13. 2. 5      5-[2S\*, 3S\*, 4S\*, 5R\*]-5-ヒドロキシ-4'ル-3,4-1'ヨウロビオツンジオキシ-5-メチルテトラヒドロフラン-2-1'ル]-2-オウラシル [18a] [15a] (284mg, 1.00 mmol), 4オ尿素 (532mg, 7.0 mmol), および 1.40 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa & C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (5ml) 溶液、混合物を 2 時間攪拌した。方法 A に従い、その後処理を行なう。ついで TLC 分取 (5 = 1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH) を供し [18a] (248mg, 79%) を黄色の混沫として得た。R<sub>f</sub> = 0.67 (5 = 1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメチルソルボキシド) δ 1.17 (s, CH<sub>3</sub>), 1.28 & 1.50 (s, 1'Y 70 ヨウロビオツン CH<sub>3</sub>), 3.35 (br s, CH<sub>2</sub>OH), 4.54 - 4.86 (m, H<sub>2</sub>, H<sub>3</sub>, および H<sub>4</sub>), 7.56 (s, =CH); (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 1.40 & 1.65 (s, 1'Y 70 ヨウロビオツン)

$\text{>CH}_3$ , 1.55 (s,  $\text{CH}_3$ ), 3.77 (d,  $J = 11.5\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_a\text{H}_b(\text{OH})$ ), 3.93 (d,  $J = 11.5\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_a\text{H}_b(\text{OH})$ ), 5.09 (d,  $J = 6.0\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_4$ ), 5.17 (d,  $J = 5.0\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_2$ ), 5.36 (dd,  $J = 5.0, 6.0\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 8.05 (s, =CH);  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\text{>} \times 4\text{ IV-d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  18.20, 25.21, 26.70, 67.06, 78.93, 82.97, 84.56, 85.64, 112.69, 116.16, 139.44, 160.57, 175.38; UV  $\lambda_{\text{max}}(\text{CH}_3\text{OH})$  215 nm ( $\epsilon 9490$ ), 276 (14380), 290 (13190),  $\lambda_{\text{max}}(0.1 \text{ mol dm}^{-3} \text{ NaOH})$  223 nm ( $\epsilon 9640$ ), 264 (8700), 289 (6740)。分析値: C, 47.89; H, 5.67; N, 8.40%。 $C_{13}\text{H}_{18}\text{O}_5\text{N}_2\text{S}$ 。 $0.7\text{ H}_2\text{O}$   $\times$  1  $\sim$  9 計算値: C, 47.75; H, 5.98; N, 8.57%。

4・13・2・6      5-[ $(2\text{S}^*, 3\text{S}^*, 4\text{S}^*, 5\text{R}^*)$ -5-ヒドロキシ $\times 4\text{ IV-}$   
3, 4-1, 4-7<sup>0</sup>ロビ<sup>o</sup>リデンジオキシ-5-ヘン<sup>o</sup>ン<sup>4</sup>IVテトラセドロフラン-  
2-イル]-2-オウラシIV [18b]      [15b] (330 mg, 0.973 mmol),  
 オオ尿素 (517 mg, 6.81 mmol), および  $0.85 \text{ mol dm}^{-3} \text{ C}_2\text{H}_5\text{ONa}$  ( $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  8 ml) 溶液<sup>9</sup> 混合物を 2 時間攪拌した。方法 A に従<sup>7</sup> 反応混合物を後処理した。残渣を TLC 分取 (10:1 チロロメル $\text{C}_6\text{H}_4$  -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 供して [18b] (247 mg, 69%) を得た。Mp 181-183°C ( $\text{I}-\text{IV}$ );  $R_f$  = 0.64 ( $5=1$  チロロメル $\text{C}_6\text{H}_4$  -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{>} \times 4\text{ IV-d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  0.89 (t,  $J = 5.7\text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_3$ ), 1.28  $\pm$  1.50 (s, 1  $\gamma$   $7^0\text{ロビ}^o$ リデン $\text{CH}_3$ ), 1.1-1.7 (m,  $\text{CH}_2$ ), 3.38 (br s,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.56-4.94 (m,  $\text{H}_2, \text{H}_3$ , および  $\text{H}_4$ ), 7.55 (s, =CH), 12.40 (br, NH); ( $\text{C}_5\text{D}_5\text{N}$ )  $\delta$  0.89 (t,  $J = 6.0\text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_3$ ), 1.2-2.2 (m,  $\text{CH}_2$ ), 1.45  $\pm$  1.70 (s, 1  $\gamma$   $7^0\text{ロビ}^o$ リデン $\text{CH}_3$ ), 3.90 (d,  $J = 11.2\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_a\text{H}_b(\text{OH})$ ), 4.06 (d,  $J = 11.2\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_a\text{H}_b(\text{OH})$ ), 5.16 (d,  $J = 6.0\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_4$ ), 5.18 (d,  $J = 5.0\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_2$ ), 5.46 (dd,  $J = 5.0, 6.0\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 8.14 (s, =CH);  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\text{>} \times 4\text{ IV-d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  13.80, 21.93, 22.78, 25.42, 27.30, 31.67, 32.15, 65.62, 81.68, 82.99, 83.87, 86.52, 111.67, 112.39, 154.54, 156.20, 163.03; UV  $\lambda_{\text{max}}(\text{CH}_3\text{OH})$  213 nm ( $\epsilon 13640$ ), 276 (19330), 290 (sh, 15820),  $\lambda_{\text{max}}(0.1 \text{ mol dm}^{-3} \text{ NaOH})$  220 nm ( $\epsilon 17230$ ), 264 (13530), 282 (sh, 10910)。分析値: C, 55.06; H, 7.24; N, 7.56; S, 8.70%。 $C_{17}\text{H}_{26}\text{O}_5\text{N}_2\text{S}$   $\times$  1  $\sim$  9 計算値: C, 55.12;

H, 7.07; N, 7.56; S, 8.65%

4·13·2·7

5-[(2S\*, 3S\*, 4S\*, 5R\*)-5-ヒドロキシメチル-3,4-イソプロピルヒドロキシ-5-ヒドロキシ-1-メチルテトラヒドロフラン-2-イル]-2-キオウラシル [18c]

[18c] (36.8mg, 0.107 mmol), 4才尿素 (57mg, 0.749 mmol), および 0.38 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (2ml) 溶液) の混合物を 2 時間攪拌した。反応混合物を方法 A に従って後処理をした。TLC 分取 (5=1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH) にて供し [18c] (23.5mg, 58%) を得た。Mp 210 - 213°C; R<sub>f</sub> = 0.64 (5=1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメチルテルミド-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 1.01 & 1.21 (s, 1'イソプロピルヒドロキシメチル), 3.45 (d, J = 11.1 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub> (OH)), 3.72 (d, J = 11.1 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub> (OH)), 4.86 (m, H<sub>2</sub> & H<sub>3</sub>), 5.05 (m, H<sub>4</sub>), 7.33 (m, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), 7.76 (s, =CH); (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 1.20 & 1.34 (s, 1'イソプロピルヒドロキシメチル), 4.04 (d, J = 12.0 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub> (OH)), 4.25 (d, J = 12.0 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub> (OH)), 5.36 (m, H<sub>3</sub>), 5.60 (m, H<sub>2</sub> & H<sub>4</sub>), 7.2 - 7.9 (m, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), 8.30 (s, =CH); <sup>13</sup>C NMR (ジメチルテルミド-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 25.42, 26.47, 67.94, 80.05, 83.23, 83.92, 89.72, 112.35, 126.31, 126.65, 127.09, 139.62, 114.97, 141.23, 160.83, 175.59; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 275 nm (ε 12780), 291 (sh, 11250), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 264 nm (ε 11530), 281 (sh, 9880)。分析値: C, 53.98; H, 5.78; N, 6.62; S, 7.70%。C<sub>18</sub>H<sub>20</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub>S · 1.2H<sub>2</sub>O: C, 54.31; H, 5.67; N, 7.04; S, 8.06%。

4·13·2·8

5-[(2S\*, 3R\*, 4R\*, 5R\*)-5-ヒドロキシメチル-3,4-イソプロピルヒドロキシ-2-メチルテトラヒドロフラン-2-イル]-2-キオウラシル [26a]

[23a] ([22a] (1.03g, 4.50mmol) + トキシビス(ジメチルアミノ)メタン (4.5 ml) および調整), 4才尿素 (2.39g, 31.5 mmol), および 1 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (31.5 ml) 溶液) の混合物を 2 時間攪拌した。方法 A に従って後処理をした後、カラムクロマトグラフィー (20:1 から 15:1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH) を行つて [26a] (268mg, [22a] を基準に 12.20%) を得た。

を黄色の泡沫とし得た。R<sub>f</sub> = 0.60 (5=1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 1.95 (s, CH<sub>3</sub>), 1.42 & 1.66 (s, 1H,  $\gamma^{\circ}$  及び  $\delta^{\circ}$  の重複), 3.90 (dd, J = 5.0, 11.0 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 4.07 (dd, J = 4.0, 11.0 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 4.59 (ddd, J = 4.0, 4.0, 5.0 Hz, H<sub>5</sub>), 4.89 (dd, J = 4.0, 6.0 Hz, H<sub>4</sub>), 5.27 (d, J = 6.0 Hz, H<sub>3</sub>), 8.29 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 214 nm ( $\epsilon$  9540), 275 (12850), 290 (11920),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 223 nm ( $\epsilon$  11880), 261 (11680), 292 (6800)。分析値: M/z, 314.0930。C<sub>13</sub>H<sub>18</sub>N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>S ≈ 129 計算値: M, 314.0936。

4.13.2.9 5-[2S\*, 3R\*, 4R\*, 5R\*]-5-ヒドロキシメチル-3,4-1,1'-ビペリジン-2-ヘノン-4ルテトラヒドロフラン-2-イル]-2-オウラシル [26b] [23b] ([22b] (577 mg, 2.03 mmol), メトキシ-ビス(ジメチルアミノ)エタン (3 mL) から調整), 4才尿素 (1.08 g, 14.2 mmol), および 2.0 mol dm<sup>-3</sup> H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> (2 mL) 溶液の混合物を 2 時間攪拌した。方法 A に従い、その後処理を行なった後、カラムクロマトグラフィー (30:1 から 20:1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH) を行なって [26b] (88.1 mg, [22b] を基準にて 12%) を泡沫とし得た。R<sub>f</sub> = 0.62 (5=1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (<sup>31</sup>P × 4N-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 0.80 (t, J = 6.5 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.0 - 1.8 (m, CH<sub>2</sub>), 1.25 & 1.45 (s, 1,1'-ビペリジン-CH<sub>3</sub>), 3.91 (m, H<sub>5</sub>), 4.50 (dd, J = 4.5, 6.0 Hz, H<sub>4</sub>), 4.70 (d, J = 6.0 Hz, H<sub>3</sub>), 7.40 (s, =CH), CH<sub>2</sub>OH の吸収は、H<sub>2</sub>O の吸収に重なるため、UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 214 nm ( $\epsilon$  9430), 276 (13690), 289 (12700),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 232 nm ( $\epsilon$  13400), 261 (116840), 303 (8480)。分析値: C, 53.19; H, 6.90; N, 7.50%。C<sub>17</sub>H<sub>26</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub>S · H<sub>2</sub>O ≈ 129 計算値: C, 52.56; H, 7.26; N, 7.21%。

4.13.2.10 5-[2S\*, 3S\*, 4S\*]-5,5-ジヒドロキシメチル-3,4-1,1'-ビペリジン-2-ヘノン-4ルテトラヒドロフラン-2-イル]-2-オウラシル [34] [31] (337 mg, 0.84 mmol), 4才尿素 (447 mg,

5.88 mmol), すなはち  $1 \text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$  と  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  (6 ml) 溶液の混合物を3時間攪拌した。方法Bに従い、その後処理を行なうと固体を得た。これをTLC分取 ( $S = 1$  クロロメルク -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) に供し [34] (160 mg, 63%) を白色の泡沫として得た。 $R_f = 0.39$  ( $S = 1$  クロロメルク -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\delta$  × 4 IV-d<sub>6</sub> スルホキシド)  $\delta$  1.24 × 1.46 (s, 1' 7° D<sup>2</sup>  
H<sub>2</sub>), 3.50 (d-様,  $J = 7.5 \text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.67 (m, H<sub>2</sub>, H<sub>3</sub>, および H<sub>4</sub>), 5.5 - 8.0 (br, NH & OH), 7.56 (s, =CH);  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\delta$  × 4 IV-d<sub>6</sub> スルホキシド)  $\delta$  25.11, 26.84, 60.42, 63.07, 79.80, 82.85, 84.25, 87.23, 127.89, 140.97, 160.68; UV  $\lambda_{\max}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 276 nm ( $\epsilon$  12770), 297 (11540),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 213 nm ( $\epsilon$  11320), 265 (9060), 292 (7320)。分析値: M/Z, 330.0890.  $\text{C}_{13}\text{H}_{18}\text{O}_6\text{N}_2\text{S}$  と一致。計算値: M, 330.0884。

4. 13. 2. 11 5-[ $(2R^*, 3R^*, 4R^*, 5R^*)-2,5-$ ジヒドロキシメチル-3,4-イソブロヒドリデンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル]-2-オウラニル [40] [39] (220 mg, 0.57 mmol), 4才尿素 (303 mg, 3.99 mmol), すなはち  $1 \text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$  と  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  (5 ml) 溶液の混合物を3時間攪拌した。方法Bに従い、その後処理をし、つゞいて TLC 分取 ( $S = 1$  クロロメルク -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) を行なうと [40] (93.0 mg, 51%) を白色の泡沫として得た。 $R_f = 0.50$  ( $S = 1$  クロロメルク -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\delta$  × 4 IV-d<sub>6</sub> スルホキシド)  $\delta$  1.26 × 1.48 (s, 1' 7° ピリデン CH<sub>3</sub>), 3.3 - 3.8 (br, OH), 3.52 (d-様,  $J = 7.5 \text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.56 - 4.88 (m, H<sub>3</sub>, H<sub>4</sub>, および H<sub>5</sub>), 7.52 (s, =CH); UV  $\lambda_{\max}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 214 nm ( $\epsilon$  8780), 276 (11350), 293 (10040),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 223 nm ( $\epsilon$  12910), 264 (8430), 289 (7080)。分析値: C, 44.63; H, 5.54; N, 8.00%。 $\text{C}_{13}\text{H}_{18}\text{O}_7\text{N}_2\text{S}'$  と一致。計算値: C, 45.08; H, 5.24; N, 8.09%。

4. 13. 2. 12 5-[ $(2S^*, 3R^*, 4S^*, 5R^*)-2,5-$ ジメチル-3,4-イソブロヒドリデンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル]-2-オウラニル [48a] [45a] (621 mg, 2.09

mmol), 4オウツ素 (1.11g, 14.6 mmol), および  $1\text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$  と  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  (14ml) 溶液の混合物を 5 時間攪拌した。方法 A に従って後処理を行った。残渣を TLC 分取 (8:1 クロロメルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) に供し [48a] (426 mg, 61%) を得た。Mp 90–95°C ( $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $R_f = 0.67$  (5:1 クロロメルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}-d_6$  スルホキシド)  $\delta$  1.20 & 1.30 (s,  $\text{CH}_3$ ), 1.30 & 1.50 (s, 1'  $\text{H}$   $\text{J} = 6.2\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 3.22 (m,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.46 (d,  $J = 6.2\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 4.83 (d,  $J = 6.2\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_4$ ), 4.96 (t-様,  $J = 4.2\text{ Hz}$ , OH), 7.49 (s, =CH), 12.16 & 12.34 (br, NH); ( $\text{C}_5\text{D}_5\text{N}$ )  $\delta$  1.42 & 1.70 (s, 1'  $\text{H}$   $\text{J} = 6.2\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 1.70 & 1.84 (s,  $\text{CH}_3$ ), 3.72 (br s,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.77 (d,  $J = 6.2\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 5.37 (d,  $J = 6.2\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_4$ ), 8.41 (s, =CH);  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}-d_6$  スルホキシド)  $\delta$  19.47, 24.59, 24.41, 25.59, 66.18, 83.00, 83.12, 84.89, 111.36, 122.89, 137.78, 160.25, 175.13; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ )  $\approx 215\text{ nm}$  ( $\epsilon$  12560), 276 (16180), 290 (14820),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1\text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 223 nm ( $\epsilon$  14860), 261 (14270), 292 (8650)。分析値: C, 51.02; H, 6.24; N, 8.67; S, 9.60%。 $\text{C}_{14}\text{H}_{20}\text{O}_5\text{N}_2\text{S}'$  と一致。計算値: C, 51.21; H, 6.14; N, 8.53; S, 9.76%。

4·13·2·13      5-[ $(2\text{S}^*, 3\text{R}^*, 4\text{S}^*, 5\text{R}^*)-2,5-\text{ジメチル}-4\text{H}-5-$   
ヒドロキシメチル-3,4-イリドロビオリデンジオキシテトラヒドロフラ  
ン-2-イリド]-2-オウラシル [48b]      [45b] (1.23g, 2.80 mmol),  
4オウツ素 (1.49g, 19.6 mmol), および  $1\text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$  と  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  (20ml) 溶液の混合物を攪拌した。5 時間後、方法 A に従って後処理を行った。粗生成物を TLC 分取 (10:1 クロロメルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) に供し [48b] (798 mg, 64%) を得た。Mp 207–210°C ( $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $R_f = 0.47$  (10:1 クロロメルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{C}_5\text{D}_5\text{N}$ )  $\delta$  0.84 (m,  $\text{CH}_3$ ), 1.1–1.7 (m,  $\text{CH}_2$ , 14H), 1.44 & 1.74 (s, 1'  $\text{H}$   $\text{J} = 6.2\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 2.1–2.3 (m,  $\text{H}_2$ , 2H), 3.73 (d,  $J = 12.2\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{\text{aHbCOH}}$ ), 3.94 (d,  $J = 12.2\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{\text{aHbCOH}}$ ), 4.81 (d,  $J = 6.5\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 5.37 (d,  $J = 6.5\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_4$ ), 8.51 (s, =CH);  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}-d_6$  スルホキシド)  $\delta$  13.82, 22.06, 23.12, 24.41, 25.35, 32.18, 31.71, 63.59, 83.36, 84.95, 85.71,

86.36, 111.24, 120.77, 138.77, 160.13, 175.18; UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 215 nm ( $\epsilon$  12820), 276 (16450), 290 (sh, 15290),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 227 nm ( $\epsilon$  9570), 261 (10640), 305 (6030)。分析値: C, 59.03; H, 8.06; N, 5.93%。C<sub>22</sub>H<sub>36</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub>S · 0.5H<sub>2</sub>O の計算値: C, 58.76; H, 8.29; N, 6.23%。

4. 13.2.14 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3-メチルジメチルヒドロキシメチル】-5-ヒドロキシメチル-3,4-イソプロピロヒドロテングリオキシテトラヒドロフラン-2-イノン [58a]

[53a] (500 mg, 1.21 mmol), 4才尿素 (645 mg, 8.47 mmol), および 0.94 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa<sub>9</sub> (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (9 ml) 溶液) 混合物を 3 時間攪拌した。方法 B に従い、その後処理を行った。粗生成物を得た。これを TLC 分取 (10:1 7 口口木ルム - CH<sub>3</sub>OH) に供し [58a] (333 mg, 62%) を得た。Mp 208 - 210°C (アセトニトリル + キサン); R<sub>f</sub> = 0.27 (10:1 7 口口木ルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメチルヒドロキシメチル) δ 0.06 (s, t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 0.84 (s, t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 1.34 ± 1.51 (s, 1 メチルヒドロキシメチル), 3.30 (br, OH), 3.4 - 3.7 (m, CH<sub>2</sub>OH ± CH<sub>2</sub>OSi), 4.00 (m, H<sub>5</sub>), 4.51 (d, J = 3.0 Hz, H<sub>4</sub>), 4.82 (s, H<sub>2</sub>), 7.34 (s, =CH), 12.30 (br, NH); <sup>13</sup>C NMR (ジメチルヒドロキシメチル) δ 17.74, 25.49, 26.90, 28.25, 60.95, 61.65, 80.21, 82.91, 83.14, 91.65, 113.26, 113.61, 138.22, 159.52, 174.61; UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 216 nm ( $\epsilon$  9160), 275 (11800), 299 (11200),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 224 nm ( $\epsilon$  9990), 262 (9110), 296 (6780)。分析値: C, 50.74; H, 7.55; N, 6.53%。C<sub>19</sub>H<sub>32</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub>SSi · 0.5H<sub>2</sub>O: C, 50.30; H, 7.33; N, 6.18%。

4. 13.2.15 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-5-ヒドロキシメチル-3,4-イソプロピロヒドロテングリオキシメチル-3-メチルヒドロフラン-2-イノン [58b]

[53b] (200 mg, 0.707 mmol), 4 才尿素 (377 mg, 4.95 mmol), および 0.92 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa<sub>9</sub> (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (5.4 ml) 溶液) 混合物を 3 時間攪拌した。方法 B で後処理し、<sup>1</sup>H NMR

TLG 分取 (4:1 7 口口木ル $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$ ) を行つて [58b] (155mg, 70%) を得た。Mp 142-144°C ( $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $R_f = 0.62$  (5:1 7 口口木ル $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3 + \text{CD}_3\text{OD}$  混合)  $\delta$  1.14 (s,  $\text{CH}_3$ ), 1.32 & 1.50 (s, 1' 7 口口ヒドリテニン  $\text{CH}_3$ ), 3.56 (d-様,  $J = 4.0\text{Hz}$ ,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 3.96 (m, H<sub>5</sub>), 4.31 (d,  $J = 2.8\text{Hz}$ , H<sub>4</sub>), 4.80 (s, H<sub>2</sub>), 7.38 (s, =CH);  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\text{CDCl}_3 + \text{CD}_3\text{OD}$  混合)  $\delta$  20.26, 27.07, 28.32, 61.47, 81.21, 82.91, 87.30, 89.36, 112.84, 114.74, 138.92, 159.82, 175.16; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 215 nm ( $\epsilon$  12600), 275 (15800), 297 (14900),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 221 nm ( $\epsilon$  13700), 262 (12100), 298 (8110)。分析値: M/z, 314.0949。 $\text{C}_{13}\text{H}_{18}\text{O}_5\text{N}_2\text{S} \pm 1.7\%$  計算値: M, 314.0936。

7"ア = ジン塩酸塩との反応 4.13.3.1 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-(1-ヒドロキシ-1- $\times$ カルエテ $\text{N}$ )-3,4-イ' 7 口口ヒドリテニンジオ

キシテトラヒドロフラン-2-イル] 1リシトシン [12a] 7"ア = ジン塩酸塩 (1.11g, 11.8mmol) を 1.69 mol dm<sup>-3</sup>  $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  (7ml) に溶解した。=a 中に [7a] (436mg, 1.47 mmol) を加え、5時間攪拌した。方法Aに従い後処理をし、7"アエーテルで洗浄して [12a] (334mg, 73%)を得た。Mp 242.0-243.1°C ( $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3 + \text{CD}_3\text{OD}$  混合)  $\delta$  1.10 (s,  $\text{CH}_3$ ), 1.28 & 1.49 (s, 1' 7 口口ヒドリテニン  $\text{CH}_3$ ), 3.67 (d,  $J = 3.0\text{Hz}$ , H<sub>5</sub>), 4.51 (m, H<sub>3</sub>), 4.68 (m, H<sub>2</sub> & H<sub>4</sub>), 6.64 (br, NH<sub>2</sub>), 7.66 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 227 nm ( $\epsilon$  5330), 290 (5370),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 233 nm ( $\epsilon$  7420), 276 (5940)。分析値: C, 54.16; H, 6.67; N, 13.30%。 $\text{C}_{14}\text{H}_{21}\text{O}_5\text{N}_3 \pm 1.7\%$  計算値: C, 54.01; H, 6.80; N, 13.50%。

4.13.3.2 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-5[(1R\*)-ヒドロキシエテ $\text{N}$ ]-3,4-イ' 7 口口ヒドリテニンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル] 1リシトシン [12b]

[7b] (952mg, 3.36 mmol), 7"ア = ジン塩酸塩 (2.54g, 26.9mmol), または 2.69 mol dm<sup>-3</sup>  $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  (10ml) 溶液の混合物を 5時間攪拌した。反応混合物を方法Aに従い

7後処理をした後、粗生成物を酢酸エチルで洗浄した。[12b] (665 mg, 67%) が得られた。Mp 219.8 - 220.9 °C (CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメタノール-d<sub>6</sub> スルブキシド) δ 1.06 (d, J = 6.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.27 & 1.48 (s, 1 H, 7°ロビリデン CH<sub>3</sub>), 3.71 (m, H<sub>5</sub> & CH<sub>2</sub>OH), 4.71 (m, H<sub>3</sub>), 4.74 (m, H<sub>2</sub> & H<sub>4</sub>), 6.66 (br, NH<sub>2</sub>), 7.64 (s, =CH); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 226 nm (ε 7240), 290 (7240), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 232 nm (ε 9120), 276 (6920)。分析値: C, 52.50; H, 6.50; N, 13.97%。C<sub>13</sub>H<sub>15</sub>O<sub>5</sub>N<sub>3</sub> & (29) 計算値: C, 52.51; H, 6.44; N, 14.13%。

4.13.3.3 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)]-5-[(1R\*)-ヒドロキシヘキシル]-(3,4-イソブチリデンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル]イソシトシン [12c]

[7c] (428 mg, 1.26 mmol), 7°ア=ジン塩酸塩 (951 mg, 10.1 mmol), および 1 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa & C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (10ml) の混合物を 5 時間攪拌した。方法 A に従い、7後処理をし、7°エーテルで洗浄して [12c] (327 mg, 74%) を得た。Mp 212.0 - 213.9 °C (CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 0.81 (t, J = 6.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.2 - 1.8 (m, CH<sub>2</sub>), 1.40 & 1.68 (s, 1 17°ロビリデン CH<sub>3</sub>), 4.18 (m, CH<sub>2</sub>OH), 4.42 (t-様, J = 4.1 Hz, H<sub>5</sub>), 5.06 (d, J = 4.2 Hz, H<sub>2</sub>), 5.38 (m, H<sub>3</sub> & H<sub>4</sub>), 8.04 (s, =CH), 8.10 (br, NH<sub>2</sub>); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 227 nm (ε 10720), 290 (10720), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 233 nm (ε 11480), 277 (9330)。分析値: C, 57.05; H, 7.50; N, 11.91%。C<sub>17</sub>H<sub>27</sub>O<sub>5</sub>N<sub>3</sub> & (29) 計算値: C, 57.77; H, 7.70; N, 11.89%。

4.13.3.4 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)]-5-[(1R\*)-ヒドロキシペニシル]-(3,4-イソブチリデンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル]イソシトシン [12d]

[7d] (206 mg, 0.597 mmol), 7°ア=ジン塩酸塩 (394 mg, 4.18 mmol), および 3.2 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa & C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (1.5ml) の混合物を 5 時間攪拌した。方法 A に従い、7後処理を行った。7°エーテルで粗生成物を洗浄して [12d] (44 mg, 21%) を得た。Mp 273.8 - 275.0 °C (CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメタノール-d<sub>6</sub> スルブキシド) δ

1.18 & 1.42 (s, 1  $\text{H}$   $\text{J} = 7.0 \text{ Hz}$  1  $\text{T}$   $\text{H}_3$ ), 4.10 (dd,  $\text{J} = 2.0, 4.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_5$ ), 4.50 (d,  $\text{J} = 4.3 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_2$ ), 4.90 (m,  $\text{H}_3$  &  $\text{H}_4$ ), 5.82 (dd,  $\text{J} = 2.0, 4.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 6.60 (br,  $\text{NH}_2$ ), 7.30 (m,  $\text{C}_6\text{H}_5$ ), 7.64 (s, = $\text{CH}$ ), 11.00 (br,  $\text{NH}$ ); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 227 nm ( $\epsilon 12310$ ), 290 (13180),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 233 nm ( $\epsilon 5490$ ), 277 (4360)。分析値: C, 59.98; H, 6.05; N, 11.38%,  $\text{C}_{18}\text{H}_{21}\text{O}_5\text{N}_3$  & 129。計算値: C, 60.16; H, 5.89; N, 11.69%。

4. 13. 3. 5      5-[ $(2S^*, 3S^*, 4S^*, 5R^*)$ -5-ヒドロキシメチル-3,4-イソブチロエニデンジオキシ-5-メチルテトラヒドロフラン-2-イル]イソシトシン [20a]      [15a] ( $705 \text{ mg}$ , 2.49 mmol), ジン塩酸塩 ( $1.89 \text{ g}$ , 19.9 mmol), および  $1.4 \text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$  と  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  ( $14 \text{ ml}$ ) の混合物を 2 時間攪拌した。方法 A にて蒸留後処理を行った。ついで酢酸エチルで洗浄して [20a] ( $434 \text{ mg}$ , 64%) を得た。Mp = 252–254°C ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ); R<sub>f</sub> = 0.44 ( $\text{SiO}_2$  –  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{SiO}_2$  –  $\text{CH}_3\text{OH}$ )  $\delta$  1.14 (s,  $\text{CH}_3$ ), 1.27 & 1.50 (s, 1  $\text{H}$   $\text{J} = 7.0 \text{ Hz}$  1  $\text{T}$   $\text{H}_3$ ), 3.34 (br s,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.53 (d,  $\text{J} = 5.2 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_4$ ), 4.64 (d,  $\text{J} = 6.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_2$ ), 4.85 (dd,  $\text{J} = 5.2, 6.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 5.08 (br,  $\text{OH}$ ), 6.82 (br,  $\text{NH}_2$ ), 7.64 (s, = $\text{CH}$ ), 11.14 (br,  $\text{NH}$ );  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{SiO}_2$  –  $\text{CH}_3\text{OH}$ )  $\delta$  18.14, 25.31, 27.10, 67.70, 80.83, 83.29, 83.50, 84.72, 111.88, 112.56, 154.10, 156.09, 163.00; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 225 nm ( $\epsilon 13890$ ), 289 (11210),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 233 nm ( $\epsilon 10320$ ), 276 (7930)。分析値: C, 52.60; H, 6.27; N, 13.85%。 $\text{C}_{13}\text{H}_{19}\text{O}_5\text{N}_3$  & 129。計算値: C, 52.51; H, 6.44; N, 14.13%。

4. 13. 3. 6      5-[ $(2S^*, 3S^*, 4S^*, 5R^*)$ -5-ヒドロキシメチル-3,4-イソブチロエニデンジオキシ-5-ヘニケイルテトラヒドロフラン-2-イル]イソシトシン [20b]      [15b] ( $471 \text{ mg}$ , 1.39 mmol), ジン塩酸塩 ( $1.06 \text{ g}$ , 11.1 mmol), および  $0.93 \text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$  と  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  ( $12 \text{ ml}$ ) の混合物を 2 時間攪拌した。反応混合物を方法 A にて蒸留後処理を行った。ついで酢酸エチルで洗浄して [20b] ( $350 \text{ mg}$ , 95%) を得た。Mp = 252–254°C ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ); R<sub>f</sub> = 0.44 ( $\text{SiO}_2$  –  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{SiO}_2$  –  $\text{CH}_3\text{OH}$ )  $\delta$  1.14 (s,  $\text{CH}_3$ ), 1.27 & 1.50 (s, 1  $\text{H}$   $\text{J} = 7.0 \text{ Hz}$  1  $\text{T}$   $\text{H}_3$ ), 3.34 (br s,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.53 (d,  $\text{J} = 5.2 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_4$ ), 4.64 (d,  $\text{J} = 6.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_2$ ), 4.85 (dd,  $\text{J} = 5.2, 6.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 5.08 (br,  $\text{OH}$ ), 6.82 (br,  $\text{NH}_2$ ), 7.64 (s, = $\text{CH}$ ), 11.14 (br,  $\text{NH}$ );  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{SiO}_2$  –  $\text{CH}_3\text{OH}$ )  $\delta$  18.14, 25.31, 27.10, 67.70, 80.83, 83.29, 83.50, 84.72, 111.88, 112.56, 154.10, 156.09, 163.00; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 225 nm ( $\epsilon 13890$ ), 289 (11210),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 233 nm ( $\epsilon 10320$ ), 276 (7930)。分析値: C, 52.60; H, 6.27; N, 13.85%。 $\text{C}_{13}\text{H}_{19}\text{O}_5\text{N}_3$  & 129。計算値: C, 52.51; H, 6.44; N, 14.13%。

従つて後処理を行ひ、下。酢酸エチルで洗浄して [20b] (356 mg, 73 %) を得た。Mp 228 - 230°C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.51 (5 = 1 口口木ルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメチルシリル-<sup>1</sup>H-NMR) δ 0.88 (t, J = 6.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.28 ± 1.51 (s, 1H, 7°ロビ°リテ"ン CH<sub>3</sub>), 1.1 - 1.7 (m, CH<sub>2</sub>), 3.39 (br s, CH<sub>2</sub>OH), 4.46 (d, J = 6.0 Hz, H<sub>4</sub>), 4.68 (d, J = 6.0 Hz, H<sub>2</sub>), 4.87 (t, J = 6.0 Hz, H<sub>3</sub>), 5.14 (br, OH), 6.81 (br, NH<sub>2</sub>), 7.64 (s, =CH); (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 0.83 (t, J = 6.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.2 - 2.1 (m, CH<sub>2</sub>), 1.38 ± 1.68 (s, 1H, 7°ロビ°リテ"ン CH<sub>3</sub>), 3.85 (d, J = 11.5 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 4.01 (d, J = 11.5 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 4.99 (d, J = 5.5 Hz, H<sub>4</sub>), 5.20 (d, J = 5.5 Hz, H<sub>2</sub>), 5.59 (t, J = 5.5 Hz, H<sub>3</sub>), 8.06 (s, =CH), 8.06 (br, NH<sub>2</sub>); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 227 nm (ε 9510), 290 (9540), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 216 nm (ε 9210), 233 (9750), 276 (9740)。分析値: C, 57.98; H, 7.78; N, 11.36%。C<sub>17</sub>H<sub>27</sub>O<sub>5</sub>N<sub>3</sub> × 179 計算値: C, 57.77; H, 7.70; N, 11.89%。

4·13·3·7      5-[2Σ\*, 3Σ\*, 4Σ\*, 5Β\*]-5-ヒドロキシメチル-3,4-イソロビリデンジオキシ-5-ヒドロキシメチル-2-イソシシン [20c]

[15c] (537 mg, 1.56 mmol), 7°アミン-2-ヒドロキシメチル-3,4-イソロビリデンジオキシ-5-ヒドロキシメチル-2-イソシシン [20c] (1.19 g, 12.5 mmol), および 0.78 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH Na<sup>+</sup> (2 H<sub>5</sub>OH (16 mL)) の混合物を 2 時間攪拌した。酢酸エチルで洗浄して [20c] (436 mg, 78%) を得た。Mp 270 - 272°C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.53 (5 = 1 口口木ルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメチルシリル-<sup>1</sup>H-NMR) δ 1.14 ± 1.24 (s, 1H, 7°ロビ°リテ"ン CH<sub>3</sub>), 4.63 (d, J = 6.0 Hz, H<sub>4</sub>), 5.01 (dd, J = 5.8, 6.0 Hz, H<sub>3</sub>), 5.13 (d, J = 5.8 Hz, H<sub>2</sub>), 6.25 (br, NH<sub>2</sub>), 7.40 (m, 6H<sub>5</sub>), 7.67 (s, =CH), 11.50 (br, NH), CH<sub>2</sub>OH 90% H<sub>2</sub>O 9% 取り分離した; <sup>13</sup>C NMR (ジメチルシリル-<sup>13</sup>C-NMR) δ 25.66, 27.21, 68.71, 82.89, 83.84, 89.40, 111.99, 112.35, 126.22, 126.54, 127.37, 140.02, 154.47, 156.77, 164.22; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 226 nm (ε 12330), 289 (10390), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 211 nm (ε 15210), 234 (11940), 276 (9020)。分析値: C, 60.00; H, 5.88; N, 11.69%。C<sub>18</sub>H<sub>21</sub>O<sub>5</sub>N<sub>3</sub> × 179 計算値: C,

60.16; H, 5.89; N, 11.69%。

4·13·3·8

5-[ $(2S^*, 3R^*, 4R^*, 5R^*)$ -5-ヒドロキシメチル-

3,4-イソローピリデンジオキシ-2-メチルテトラヒドロフラン-

2-イル]イソシトシン[28a]

粗 [23a] ([22a] (248mg, 1.09

mmol) × イソトキシビス(ジメチルアミ)メタン(2ml)から調整),

TPA = ジン塩酸塩 (1.06g, 8.72 mmol), および  $1.25 \text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$

の  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  (7ml) の混合物を2時間攪拌した。方法Aに従い、その後処理

をし、つづいてTLC分取( $5=1$  ロロブール -  $\text{CH}_3\text{OH}$ )を行なうと [28a]

(53.4mg, [22a]を基準に12.17%)を黄色の混濁として得た。 $R_f = 0.40$  ( $5=1$  ロロブール -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{C}_5\text{D}_5\text{N}$ )  $\delta$  1.36 ± 1.62

(s, 1イソローピリデン  $\text{CH}_3$ ), 1.91 (s,  $\text{CH}_3$ ), 4.00 (d,  $J = 5.2 \text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ),

4.54 (m,  $\text{H}_5$ ), 5.01 (dd,  $J = 4.1, 6.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_4$ ), 5.39 (d,  $J = 6.0 \text{ Hz}$ ,

$\text{H}_3$ ), 8.04 (br,  $\text{NH}_2$ ), 8.33 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 224 nm

( $\epsilon$  10400), 290 (8450),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$   $\text{NaOH}$ ) 231 nm

( $\epsilon$  7710), 278 (5950)。分析値: M/z, 297.1312。 $\text{C}_{13}\text{H}_{19}\text{N}_3\text{O}_5$

≈ 129 計算値: M, 297.1325。

4·13·3·9

5-[ $(2S^*, 3R^*, 4R^*, 5R^*)$ -5-ヒドロキシメチル-

3,4-イソローピリデンジオキシ-2-ヘンキルテトラヒドロフ

ラン-2-イル]イソシトシン[28b] 粗 [23b] ([22b] (632mg,

2.23 mmol) × イソトキシビス(ジメチルアミ)メタン(3ml)から調整), TPA = ジン塩酸塩 (1.69g, 17.8 mmol), および  $1 \text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$  の  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  (18ml) の混合物を2時間攪拌した。方法Aに従い、その後処理を行なう。

つづいてカラムクロマトグラフィー ( $20=1$  から  $10=1$  ロロブール -  $\text{CH}_3\text{OH}$ )を行なうと [28b] (31.6mg, [22b]を基準にして4%)を黄色の混濁として得た。 $R_f = 0.42$  ( $5=1$  ロロブール -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  (ジメチルスルホキシド)  $\delta$  0.77 (t,  $J = 6.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_3$ ), 1.0 - 2.0 (m,  $\text{CH}_2$ ), 1.22 ± 1.42 (s, 1イソローピリデン  $\text{CH}_3$ ), 3.38 (d,  $J = 2.7 \text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 3.82 (m,  $\text{H}_5$ ), 4.43 (dd,  $J = 2.0, 6.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_4$ ),

4.81 (d,  $J = 6.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 6.78 (br,  $\text{NH}_2$ ), 7.61 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$

(CH<sub>3</sub>OH) 225 nm ( $\epsilon$  5770), 292 (3680),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 230 nm ( $\epsilon$  6720), 278 (4770)。分析値: C, 33.5. 18426。C<sub>17</sub>H<sub>25</sub>O<sub>4</sub>N<sub>3</sub>と計算値:(M - H<sub>2</sub>O), 335.18406。

4·13·3·10      5-[2S\*, 3S\*, 4S\*]-5,5-ジヒドロキシメチル-3,4-1*γ*環<sup>o</sup>ロピリデンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル]-1*γ*シトシン [36]

[31] (368mg, 0.91 mmol), ティアニン塩酸塩 (608mg, 6.37 mmol), および 1.0 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa<sub>9</sub> (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (7ml)) の混合物を 5 時間攪拌した。方法 B に従い、その後処理を行って黄色の固体を得た。これを TLC 分取 (3=1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH) に供し [36] (128mg, 45%) を得た。Mp 245 - 247°C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.39 (3=1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメチルジメチルシリカル不活性)  $\delta$  1.25 - 1.46 (s, 1*γ*環<sup>o</sup>ロピリデン CH<sub>3</sub>), 3.53 (m, CH<sub>2</sub>OH), 4.0 - 5.0 (br, OH), 4.47 (d, J = 5.5 Hz, H<sub>4</sub>), 4.70 (d, J = 5.5 Hz, H<sub>2</sub>), 4.82 (t, J = 5.5 Hz, H<sub>3</sub>), 6.85 (br, NH<sub>2</sub>), 7.63 (s, =CH); <sup>13</sup>C NMR (ジメチルジメチルシリカル不活性)  $\delta$  25.24, 27.16, 60.71, 64.01, 81.74, 83.09, 86.44, 111.44, 112.46, 154.41, 156.45, 163.18; UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 227 nm ( $\epsilon$  5960), 290 (5720),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 233 nm ( $\epsilon$  10250), 277 (7770)。分析値: C, 49.54; H, 6.10; N, 13.40%。C<sub>13</sub>H<sub>19</sub>O<sub>6</sub>N<sub>3</sub> と計算値: C, 49.83; H, 6.11; N, 13.41%。

4·13·3·11      5-[2S\*, 3R\*, 4S\*, 5R\*]-2,5-ジメチル-5-ヒドロキシメチル-3,4-1*γ*環<sup>o</sup>ロピリデンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル]1*γ*シトシン [50a]

[45a] (1.07g, 3.60 mmol), ティアニン塩酸塩 (2.74g, 28.8 mmol), および 1 mol dm<sup>-3</sup> C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>ONa<sub>9</sub> (C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH (30ml)) の混合物を 5 時間攪拌した。方法 A に従い、その後処理を行って酢酸エチルで洗浄して [50a] を得た (878mg, 77%)。Mp 255 - 257°C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.43 (5=1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメチルジメチルシリカル不活性)  $\delta$  1.19 - 1.32 (s, CH<sub>3</sub>), 1.32 - 1.49 (s, 1*γ*環<sup>o</sup>ロピリデン CH<sub>3</sub>), 3.18 (d-様, J = 4.8 Hz, CH<sub>2</sub>OH), 4.48 (d, J = 6.3 Hz, H<sub>3</sub>), 4.91 (d, J = 6.3 Hz, H<sub>4</sub>), 6.46 (br, NH<sub>2</sub>), 7.72 (s,

$=\text{CH}$ ), 10.90 (br, NH);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{ジメチル}-\text{d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  19.82, 24.94, 24.59, 25.71, 66.71, 83.24, 83.30, 83.42, 84.59, 111.30, 119.42, 156.01; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 225 nm ( $\epsilon$  9930), 292 (8160),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 231 nm ( $\epsilon$  8750), 278 (6930). 分析値: C, 52.90; H, 6.75; N, 12.89%。  $\text{C}_{14}\text{H}_{21}\text{O}_5\text{N}_3 \cdot 0.5\text{H}_2\text{O} \approx 1$  29 計算値: C, 52.49; H, 6.92; N, 13.12%。

4·13·3·12 5-[ $(2S^*, 3R^*, 4S^*, 5R^*)$ -2,5-ジメチル-4IV-5-ヒドロキシメチル-3,4-イソプロピリデンジオキシテラヒドロフラ  
ン-2-イル]イソシトシン [50b] [45b] (1.31g, 3.20 mmol), 7"ア  
ニジン塩酸塩 (2.43g, 25.6 mmol), および  $1 \text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  (25 ml) の混合物を攪拌した。5時間後、方法Aに従って後処理をし、7"で酢酸エチルで洗浄し [50b] (528mg, 39%) を得た。Mp 168-170°C ( $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $R_f = 0.54$  ( $5:1$  ヒドロキシメチル- $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{ジメチル}-\text{d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  0.86 (m,  $\text{CH}_3$ ), 1.0-2.0 (m,  $\text{CH}_2$ ), 1.26 & 1.46 (s, 1*Y* 7"イソプロピリデン- $\text{CH}_3$ ), 3.34 (m,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.49 (d,  $J = 6.2$  Hz,  $\text{H}_4$ ), 6.60 (br,  $\text{NH}_2$ ), 7.62 (s,  $=\text{CH}$ ), 11.10 (br, NH);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{ジメチル}-\text{d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  13.80, 22.02, 22.66, 23.13, 24.36, 25.42, 31.76, 32.11, 34.70, 63.58, 83.34, 85.01, 85.66, 85.95, 110.78, 116.83, 155.52; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 225 nm ( $\epsilon$  7530), 292 (5810),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 231 nm ( $\epsilon$  5440), 279 (3980)。分析値: C, 61.28; H, 8.79; N, 9.39%。  $\text{C}_{22}\text{H}_{37}\text{O}_5\text{N}_3 \cdot 0.5\text{H}_2\text{O} \approx 179$  計算値: C, 61.09; H, 8.86; N, 9.71%

4·13·3·13 5-[ $(2S^*, 3S^*, 4R^*, 5R^*)$ -3- $\beta$ -7"カルジメチル-5-ヒドロキシメチル-4IV-3,4-イソプロピリデンジオキシテラヒドロフラン-2-イル]イソシトシン [60a] [53a] (500mg, 1.21 mmol), 7"アニジン塩酸塩 (809mg, 8.47 mmol), および  $0.94 \text{ mol dm}^{-3}$   $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  (9 ml) の混合物を3時間攪拌した。方法Bに従って後処理をし、残渣を TLC 分取 (10:1)

クロロメルカ -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) に供し [60a] (339 mg, 67%) を得た。Mp 231 - 233°C ( $\text{CH}_3\text{OH}$  - アセトン - ヘキサン);  $R_f = 0.25$  ( $10 = 1$  クロロメルカ -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{Si} \times 4 \text{H} - \text{d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  0.06 (s,  $\pm$ - $\text{C}_4\text{H}_9(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.85 (s,  $\pm$ - $\text{C}_4\text{H}_9(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 1.34 ± 1.51 (s, 1' プロピオニルテニン  $\text{CH}_3$ ), 3.4 - 3.7 (m,  $\text{CH}_2\text{OH} \approx \text{CH}_2\text{OSi}$ ), 3.97 (m, H<sub>5</sub>), 4.54 (d,  $J = 3.0$  Hz, H<sub>4</sub>), 4.89 (s, H<sub>2</sub>), 6.67 (br, NH<sub>2</sub>), 7.59 (s, =CH), 11.00 (br, NH);  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\text{Si} \times 4 \text{H} - \text{d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  17.62, 25.37, 26.72, 28.31, 61.42, 81.03, 82.50, 82.73, 91.59, 108.92, 112.79, 128.29, 153.70, 155.18; UV  $\lambda_{\max}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 228 nm ( $\epsilon$  9500), 294 (8840),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 233 nm ( $\epsilon$  5090), 280 (3910)。分析値: C, 52.15; H, 7.67; N, 9.58%。 $\text{C}_{19}\text{H}_{33}\text{O}_6\text{N}_3\text{Si} \cdot 0.5\text{H}_2\text{O}$  × 1/2 の計算値: C, 52.27; H, 7.85; N, 9.62%。

4 · 13 · 3 · 14      5 - [(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*) - 5-ヒドロキシ×  
4H - 3, 4 - 1' プロピオニルテニジオキシ - 3 - X 4H テトラヒドロフ  
ラン - 2 - 1H] イソシトシン [60b]      [53b] ( $200 \text{ mg}$ ,  $0.707 \text{ mmol}$ ),  
 テア = ジン塩酸塩 ( $473 \text{ mg}$ ,  $4.95 \text{ mmol}$ ), および  $0.92 \text{ mol dm}^{-3}$   
 $\text{C}_2\text{H}_5\text{O Na} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  (5.4 ml), 混合物を 3 時間攪拌した。方法 B 従、後処理を行なう。→ "で TLC 分取 ( $10 = 1$  クロロメルカ -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) を行なう。[60b] (132 mg, 63%) を得た。Mp 178 - 180°C ( $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $R_f = 0.45$  ( $10 = 1$  クロロメルカ -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{Si} \times 4 \text{H} - \text{d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  1.14 (s,  $\text{CH}_3$ ), 1.34 ± 1.51 (s, 1' プロピオニルテニン  $\text{CH}_3$ ), 3.56 (d-様,  $J = 5.0$  Hz,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 3.93 (m, H<sub>5</sub>), 4.32 (d,  $J = 2.8$  Hz, H<sub>4</sub>), 4.88 (s, H<sub>2</sub>), 6.80 (br, NH<sub>2</sub>), 7.58 (s, =CH);  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\text{Si} \times 4 \text{H} - \text{d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  20.55, 27.23, 28.44, 61.72, 82.22, 82.50, 87.37, 89.47, 110.76, 112.62, 152.83, 155.77, 162.22; UV  $\lambda_{\max}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 226 nm ( $\epsilon$  6830), 293 (6290),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 233 nm ( $\epsilon$  11000), 280 (8690)。分析値: C, 50.11; H, 6.51; N, 13.30%。 $\text{C}_{13}\text{H}_{19}\text{O}_5\text{N}_3 \cdot 0.8\text{H}_2\text{O}$  × 1/2 計算値: C, 50.09; H, 6.66; N, 13.48%。

4.14 メチル性塩化水素用 3,5-(5-ヒドロキシメチル-3,4-イソプロピリデンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル)ヒドロキシメチル-3-メチレオシドの脱保護 一般的方法 他の記載した

限り、1イソプロピリデン基の除去は下に示す方法により行った。5-(5-ヒドロキシメチル-3,4-イソプロピリデンジオキシテトラヒドロフラン-2-イル)ヒドロキシメチル-3-メチレオシドと10%メタノール性塩化水素溶液、混合物を反応が完結(TLC分析)するまで室温で攪拌した。反応混合物を減圧下(50-90 mmHg)濃縮して粗生成物を得た。これを $C_2H_5OH$ で共沸した。得られた固体をエーテルまたは酢酸エチルで洗浄して生成物を得た。純品は再結晶をすればより得た。

4.14.1 5-[ $(2S^*, 3S^*, 4R^*, 5R^*)$ -3,4-ジヒドロキシ-5-[(1R\*)-ヒドロキシエチル]-テトラヒドロフラン-2-イル]ウラミル(( $\pm$ )-5'-メチルアツノイドウリシン) [9b] [8b] (51.2 mg, 0.172 mmol)  $\alpha$   $CH_3OH$  (2 ml) 溶液中に、10%  $HCl$  -  $CH_3OH$  (2 ml) 溶液を加えた。反応混合物を10分間攪拌した。常法に従い、後処理を行なった。 $[9b]$  (42.8 mg, 96%) を得た。Mp 237.2 - 239.1°C (含水 $C_2H_5OH$ ) ;  $^1H$  NMR ( $CDCl_3$ -d<sub>6</sub> スルホキシド)  $\delta$  1.06 (d,  $J = 6.0$  Hz,  $CH_3$ ), 3.50 (m,  $H_5 \& CH_2OH$ ), 4.0 (m,  $H_3 \& H_4$ ), 4.37 (d,  $J = 6.0$  Hz,  $H_2$ ), 7.70 (d,  $J = 6.0$  Hz, =CH), 10.87 (d,  $J = 6.0$  Hz, NH), 11.08 (s, NH); UV  $\lambda_{max}$  ( $CH_3OH$ ) 264 nm ( $\epsilon$  5620),  $\lambda_{max}$  ( $0.1\text{ mol dm}^{-3} HCl$ ) 263 nm ( $\epsilon$  8130),  $\lambda_{max}$  ( $0.1\text{ mol dm}^{-3} NaOH$ ) 287 nm ( $\epsilon$  8510)。分析値: C, 46.67; H, 5.39; N, 10.71%。 $C_{10}H_{14}O_6N_2$  129 計算値: C, 46.51; H, 5.47; N, 10.85%。

4.14.2 5-[ $(2S^*, 3S^*, 4R^*, 5R^*)$ -3,4-ジヒドロキシ-5-[(1-ヒドロキシ-1-メチルエチル)-テトラヒドロフラン-2-イル]ウラミル (( $\pm$ )-5',5'-ジメチルアツノイドウリシン) [9a] [8a] (218 mg, 0.699 mmol)  $\alpha$   $CH_3OH$  (4 ml) 溶液中に、10%  $HCl$  -  $CH_3OH$  (3 ml) 溶液を加え、10分間攪拌した。常法に従い、後処理を行なう。 $[9a]$  (185 mg, 97%) を得た。Mp 221.4 - 224.8°C;  $^1H$  NMR ( $C_5D_5N$ )  $\delta$  1.53

1.57 (s, CH<sub>3</sub>), 4.32 (dd, J = 3.0, 5.0 Hz, H<sub>4</sub>), 4.34 (d, J = 3.0 Hz, H<sub>5</sub>), 5.12 (dd, J = 5.0, 6.0 Hz, H<sub>3</sub>), 5.25 (d, J = 6.5 Hz, H<sub>2</sub>), 5.75 (br, OH & NH), 8.00 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 212 nm ( $\epsilon$  7940), 263 (6600),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 264 nm ( $\epsilon$  8310),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 218 nm ( $\epsilon$  8310), 287 (10960)。分析値: C, 48.42; H, 6.02; N, 10.11%。C<sub>11</sub>H<sub>16</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub> ≈ 179 計算値: C, 48.52; H, 5.92; N, 10.29%。

#### 4·14·3 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-

[(1R\*)-ヒドロキシヘキシル]テトラヒドロフラン-2-イル]ウラシ  
IV ((±)-5'-ペニカルボンイルソイドウリジン) [9c] [8c] (134 mg, 0.379 mmol), 9 CH<sub>3</sub>OH (3 ml) 溶液に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (3 ml) 溶液を加えた。10分間攪拌した後、通常の後処理を行はれ、2 [9c] (71 mg, 60%)を得た。Mp 193.3 - 197.7 °C; <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 0.81 (t, J = 6.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.10 - 1.90 (m, CH<sub>2</sub>), 4.24 (m, CH<sub>2</sub>OH), 4.54 (t, J = 2.8 Hz, H<sub>5</sub>), 4.94 (dd, J = 2.8, 4.3 Hz, H<sub>4</sub>), 5.15 (m, H<sub>2</sub> & H<sub>3</sub>), 5.50 (br, OH & NH), 7.95 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 212 nm ( $\epsilon$  8510), 265 (6910),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 264 nm ( $\epsilon$  3540),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 217 nm ( $\epsilon$  10960), 286 (7240)。分析値: C, 53.38; H, 7.21; N, 8.78%。C<sub>14</sub>H<sub>22</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub> ≈ 179 計算値: C, 53.49; H, 7.05; N, 8.91%。

#### 4·14·4 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-

[(1R\*)-ヒドロキシベンジル]テトラヒドロフラン-2-イル]ウラシ  
IV ((±)-5'-フェニカルボンイルソイドウリジン) [9d] [8d] (39.0 mg, 0.108 mmol) の CH<sub>3</sub>OH (1 ml) 溶液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (1.5 ml) 溶液を加えた。反応混合物を5分間攪拌した後、後処理を行はれ [9d] (36.3 mg, 100%)を得た(ワックス)。<sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 4.90 (m, H<sub>5</sub> & HCOH), 5.24 (m, H<sub>3</sub> & H<sub>4</sub>), 5.47 (d, J = 4.0 Hz, H<sub>2</sub>), 7.20 - 7.50 (m, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), 7.83 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 265 nm ( $\epsilon$  7410),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 264 nm ( $\epsilon$  7250),  $\lambda_{\text{max}}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 285 nm

(E 9330)。分析値: C, 56.31; H, 5.23; N, 8.61%。 $C_{15}H_{16}O_6N_2$   
≈ 179 計算値: C, 56.25; H, 5.04; N, 8.75%。

## 4. 14. 5

5 - [(2S\*, 3S\*, 4S\*, 5R\*) - 3, 4 - ジヒドロキシ -  
5 - ヒドロキシメチル - 5 - メチルテトラヒドロフラン - 2 - イル] -  
ウラシル ((±)-4' - メチルテトラヒドロキシメチル - 5 - ヒドロキシメチル - 5 - メチルテトラヒドロフラン - 2 - イル) [17a] [16a]  
 $(14.0\text{ mg}, 0.0392\text{ mmol})$  の  $\text{CH}_3\text{OH}$  ( $1\text{ ml}$ ) 溶液に、 $10\%$   $\text{HCl}$  -  $\text{CH}_3\text{OH}$  ( $1\text{ ml}$ ) 溶液を加えた。15分後、後処理を行なうと、 $\mathcal{Z}$  [17a] ( $11.6\text{ mg}, 100\%$ ) を得た。Mp  $226 - 228^\circ\text{C}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $R_f = 0.37$  ( $3:1$  クロロメルク -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{C}_5\text{D}_5\text{N}$ )  $\delta$  1.72 (s,  $\text{CH}_3$ ), 3.90 (d,  $J = 11.5\text{ Hz}$ ,  $\underline{\text{H}}\text{a}\underline{\text{H}}\text{b}(\text{OH})$ ), 4.08 (d,  $J = 11.5\text{ Hz}$ ,  $\underline{\text{H}}\text{a}\underline{\text{H}}\text{b}(\text{OH})$ ), 4.87 (m,  $\text{H}_4$ ), 5.26 (m,  $\text{H}_2$  及び  $\text{H}_3$ ), 6.32 (br, OH), 7.98 (s, =CH), 12.50 及び 13.20 (br, NH); UV  $\lambda_{\max}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ )  $264\text{ nm}$  ( $E 7760$ ),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1\text{ mol dm}^{-3}$   $\text{HCl}$ )  $264\text{ nm}$  ( $E 7510$ ),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1\text{ mol dm}^{-3}$   $\text{NaOH}$ )  $286\text{ nm}$  ( $E 7540$ )。分析値: M/z, 258.0855。 $C_{10}H_{14}O_6N_2$  ≈ 179 計算値: M, 258.0852。

## 4. 14. 6

5 - [(2S\*, 3S\*, 4S\*, 5R\*) - 3, 4 - ジヒドロキシ - 5 -  
ヒドロキシメチル - 5 - ヘキサメチルテトラヒドロフラン - 2 - イル] ウラ  
シル ((±)-4' - ヘキサメチルテトラヒドロキシメチル - 5 - ヒドロキシメチル - 5 - ヘキサメチルテトラヒドロフラン - 2 - イル) [17b] [16b] ( $16.0\text{ mg}$ ,  
 $0.0452\text{ mmol}$ ) の  $\text{CH}_3\text{OH}$  ( $1\text{ ml}$ ) 溶液に、 $10\%$   $\text{HCl}$  -  $\text{CH}_3\text{OH}$  ( $1\text{ ml}$ ) 溶液を加え、10分間攪拌した。後処理を行なうと、 $\mathcal{Z}$  [17b] ( $15.7\text{ mg}, 100\%$ ) を得た。Mp  $205 - 209^\circ\text{C}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $R_f = 0.60$  ( $3:1$  クロロメルク -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{C}_5\text{D}_5\text{N}$ )  $\delta$  0.84 (t,  $J = 6.0\text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_3$ ), 1.2 - 2.3 (m,  $\text{CH}_2$ ), 3.98 (d,  $J = 11.8\text{ Hz}$ ,  $\underline{\text{H}}\text{a}\underline{\text{H}}\text{b}(\text{OH})$ ), 4.14 (d,  $J = 11.8\text{ Hz}$ ,  $\underline{\text{H}}\text{a}\underline{\text{H}}\text{b}(\text{OH})$ ), 4.88 (d,  $J = 4.5\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_4$ ), 5.14 (d,  $J = 8.0\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_2$ ), 5.34 (dd,  $J = 4.5, 8.0\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 5.91 (br, OH), 7.89 (s, =CH), 12.50 及び 13.20 (br, NH); UV  $\lambda_{\max}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ )  $264\text{ nm}$  ( $E 9530$ ),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1\text{ mol dm}^{-3}$   $\text{HCl}$ )  $264\text{ nm}$  ( $E 9210$ ),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1\text{ mol dm}^{-3}$   $\text{NaOH}$ )  $287\text{ nm}$  ( $E 8390$ )。分析値: C, 50.54; H, 6.68; N, 7.68%。 $C_{14}H_{22}O_6N_2 \cdot H_2O$  ≈ 179 計算値: C, 50.59; H, 7.28; N, 8.43%。

4·14·7 5-[(2S\*, 3S\*, 4S\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-  
ヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-イル]ウラシル ((±)-4'-Z-  
ニルフオイドウリシン) [17c] [16c] (34.2mg, 0.095 mmol) と  $\text{CH}_3\text{OH}$   
 (2ml) 溶液中に 10%  $\text{HCl} - \text{CH}_3\text{OH}$  (2ml) 溶液を加え、15分間攪拌後、後  
 处理をして [17c] (32.0mg, 100%) を得た。Mp 245–249°C ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) ;  
 $R_f = 0.55$  (3:1 フロロメルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) ;  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  4.07  
 (d,  $J = 11.9$  Hz,  $\underline{\text{H}}\alpha\underline{\text{H}}\beta(\text{OH})$ ), 4.17 (d,  $J = 11.9$  Hz,  $\underline{\text{H}}\alpha\underline{\text{H}}\beta(\text{OH})$ ), 5.28  
 (d,  $J = 5.2$  Hz,  $\text{H}_4$ ), 5.35 (d,  $J = 7.5$  Hz,  $\text{H}_2$ ), 5.62 (dd,  $J = 5.2,$   
 7.5 Hz,  $\text{H}_3$ ), 5.92 (br, OH), 7.2–8.0 (m,  $\text{H}_5$ ), 8.08 (s, =CH),  
 13.30 (br, NH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 264 nm ( $\epsilon$  5380),  $\lambda_{\text{max}}$   
 ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3} \text{ HCl}$ ) 263 nm ( $\epsilon$  8790),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3} \text{ NaOH}$ )  
 288 nm ( $\epsilon$  5150)<sup>38)</sup>

4·14·8 5-[(2S\*, 3R\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-  
ヒドロキシメチル-2-メチルテトラヒドロフラン-2-イル]ウラシル  
((±)-1'-メチルフオイドウリシン) [25a] [24a] (16.9mg,  
 0.128 mmol) と  $\text{CH}_3\text{OH}$  (1ml) 溶液と 10%  $\text{HCl} - \text{CH}_3\text{OH}$  (1ml) と 混液  
 と混合物を 30 分間攪拌した。通常の後処理をして [25a] (15.9mg,  
 100%) を少し緑色の混沫として得た。 $R_f = 0.40$  (3:1 フロロメルム  
 -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) ;  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ )  $\delta$  2.16 (s,  $\text{CH}_3$ ), 4.22 (dd,  $J = 3.1, 11.2$   
 Hz,  $\underline{\text{H}}\alpha\underline{\text{H}}\beta(\text{OH})$ ), 4.38 (dd,  $J = 2.5, 11.2$  Hz,  $\underline{\text{H}}\alpha\underline{\text{H}}\beta(\text{OH})$ ), 4.61 (ddd,  $J =$   
 2.5, 3.1, 7.5 Hz,  $\text{H}_5$ ), 4.84 (dd,  $J = 4.7, 7.5$  Hz,  $\text{H}_4$ ), 5.00 (d,  $J =$   
 7.5 Hz,  $\text{H}_3$ ), 6.26 (br, OH), 8.52 (s, =CH), 12.42 ± 12.96 (br, NH);  
 UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 263 nm,  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3} \text{ HCl}$ ) 263 nm,  
 $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3} \text{ NaOH}$ ) 265 nm (sh), 289, 分子吸光係数は  $= 9$   
 化合物が下へん吸湿性であるため測定できなかつた。

4·14·9 5-[(2S\*, 3R\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-ヒ  
ドロキシメチル-2-ヘンチルテトラヒドロフラン-2-イル]ウラシル  
((±)-1'-ヘンチルフオイドウリシン) [25b] [24b] (30.0mg,  
 0.0847 mmol) と  $\text{CH}_3\text{OH}$  (1ml) 溶液中に 10%  $\text{HCl} - \text{CH}_3\text{OH}$  (1ml) 混液を

加えた。30分後通常、後処理をし、 $\rightarrow\pi\pi^*$  TLC 分取( $3=1$  7120 ホルム-CH<sub>3</sub>OH)を行は、 $\lambda_{[25b]}$  (9.6 mg, 36%)を少し黄色の溶液として得た。 $R_f = 0.44$  ( $3=1$  700 ホルム-CH<sub>3</sub>)；<sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N)  $\delta$  0.80 (t,  $J = 7.0$  Hz, CH<sub>3</sub>), 1.1–2.0 (m, CH<sub>2</sub>), 2.3–3.1 (m, CH<sub>2</sub>, 2H), 4.36 (m, CH<sub>2</sub>OH), 4.58 (m, H<sub>5</sub>), 4.84 (m, H<sub>4</sub>), 5.00 (m, H<sub>3</sub>), 8.62 (s, =CH)；UV  $\lambda_{max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 265 nm ( $\epsilon$  5960),  $\lambda_{max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 265 nm ( $\epsilon$  6610),  $\lambda_{max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 266 nm (sh,  $\epsilon$  3260), 289 (4840)。<sup>38)</sup>

4·14·10 5-[(2S\*, 3S\*, 4S\*)-3,4-シヒドロキシ-5,5-  
シヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-イル]ウラニル((±)-4-  
ヒドロキシメチルアセトアリシン)[33] [32] (50mg, 0.175  
mmol)  $\times$  10% HCl-CH<sub>3</sub>OH (1.5ml) 溶液、混合物を10分間攪拌した。  
後処理をして[33] (38.3 mg, 89%)を白色の粉末として得た。Mp 76–  
79°C；<sup>1</sup>H NMR ( $\pi\pi^*$  410-d6 ズルホキシド)  $\delta$  3.46 (d-様,  $J = 6.0$   
Hz, CH<sub>2</sub>OH), 4.33 (m, H<sub>2</sub>, H<sub>3</sub>, およびH<sub>4</sub>), 4.0–5.0 (br, OH), 7.43  
(d,  $J = 5.8$  Hz, =CH), 10.87 (d,  $J = 5.8$  Hz, NH), 11.05 (br, s, NH)；  
<sup>13</sup>C NMR ( $\pi\pi^*$  410-d6 ズルホキシド)  $\delta$  61.63, 63.88, 72.40, 74.06,  
78.33, 86.47, 110.59, 140.44, 150.91, 163.94；UV  $\lambda_{max}$  (CH<sub>3</sub>OH)  
264 nm ( $\epsilon$  6580),  $\lambda_{max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 264 nm ( $\epsilon$  6090),  
 $\lambda_{max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 287 nm ( $\epsilon$  6780)。<sup>38)</sup>

4·14·11 5-[(2S\*, 3R\*, 4S\*, 5R\*)-3,4-シヒドロキシ-2,5-  
シメチル-5-ヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-イル]ウラニル  
 $((\pm)-1',4'-シメチルアセトアリシン)[47a]$  [46a]  
(313 mg, 0.911 mmol)  $\times$  CH<sub>3</sub>OH (2ml) 溶液  $\times$  10% HCl-CH<sub>3</sub>OH (3ml)  
溶液を加えた。反応混合物を1時間攪拌した。通常、後処理を12  
[47a] (274 mg, 100%)を得た。Mp 134–138°C (CH<sub>3</sub>OH)； $R_f = 0.45$   
( $3=1$  7120 ホルム-CH<sub>3</sub>OH)；<sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N)  $\delta$  1.78  $\approx$  2.14 (s, CH<sub>3</sub>),  
3.96 (s, CH<sub>2</sub>OH), 4.87 (d,  $J = 5.5$  Hz, H<sub>3</sub>), 5.05 (d,  $J = 5.5$  Hz, H<sub>4</sub>),  
6.24 (br, OH), 8.48 (br s, =CH), 12.50  $\approx$  13.04 (br, NH)；<sup>13</sup>C NMR

( $\delta$ "  $\times$  4 IV-d<sub>6</sub> スル木キシド)  $\delta$  19.74, 23.46, 67.24, 72.11, 75.80, 82.23, 84.53, 117.80, 139.04, 151.60, 164.15; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 265 nm ( $\epsilon$  6190),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 287 nm ( $\epsilon$  4760)。分析値: C, 46.52; H, 5.87; N, 8.98%。 $C_{11}\text{H}_{16}\text{O}_6\text{N}_2 \cdot 0.8\text{H}_2\text{O} \pm 17$  計算値: C, 46.08; H, 6.19; N, 9.77%。

4. 14. 12      5-[ $(2S^*, 3R^*, 4S^*, 5R^*)-3,4-$ ジヒドロキシ-  
2,5-ジペニ-4IV-5-ヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-イル]-  
ウラミル ((±)-1',4'-ジペニ-4IVフリオイドウリジン) [47b] [46b]

(100mg, 0.236 mmol) 9  $\text{CH}_3\text{OH}$  (1ml) 溶液中に, 10% HCl -  $\text{CH}_3\text{OH}$  (3ml) 溶液を加えた。1.5時間攪拌後、混合物を後処理して [47b] (82.5mg, 91%) を得た。Mp 232-236°C ( $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H}$  NMR ( $\delta$ "  $\times$  4 IV-d<sub>6</sub> スル木キシド)  $\delta$  0.86 (m,  $\text{CH}_3$ ), 1.0-2.1 (m,  $\text{CH}_2$ ), 3.51 (br s,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.03 (m,  $\text{H}_3$  &  $\text{H}_4$ ), 4.81 (br, OH), 7.51 (m, =CH), 10.88 (m, NH), 11.00 (br s, NH);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\delta$ "  $\times$  4 IV-d<sub>6</sub> スル木キシド)  $\delta$  13.73, 21.98, 22.40, 22.58, 31.62, 31.77, 32.35, 32.77, 63.93, 72.11, 76.65, 83.80, 85.65, 115.67, 138.98, 151.07, 163.94; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 265 nm ( $\epsilon$  7240),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  HCl) 265 nm ( $\epsilon$  2300),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 290 nm ( $\epsilon$  7200).<sup>38)</sup>

4. 14. 13      5-[ $(2S^*, 3S^*, 4R^*, 5R^*)-3,4-$ ジヒドロキシ-  
5-ジヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-イル]ウラミル ((±)-  
2'-ヒドロキシメチルフリオイドウリジン) [55a] [54a] (94mg,  
0.219 mmol) 9  $\text{CH}_3\text{OH}$  (0.1ml) 溶液に 10% HCl -  $\text{CH}_3\text{OH}$  (0.2ml) 溶液を加えた。30分後、反応混合物を後処理して [55a] (57mg, 95%) を白色の混沫として得た。Mp 125-130°C;  $R_f$  = 0.29 (10:10:1 7口木ルム- $\text{CH}_3\text{OH}$ -水);  $^1\text{H}$  NMR ( $\delta$ "  $\times$  4 IV-d<sub>6</sub> スル木キシド)  $\delta$  3.28 (s,  $(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$ ), 3.4-3.9 (m,  $\text{H}_4$ ,  $\text{H}_5$ , および  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.68 (s,  $\text{H}_2$ ), 7.50 (d,  $J$  = 4.8 Hz, =CH), 12.28 (d,  $J$  = 4.8 Hz, NH), 12.40 (br, NH);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\delta$ "  $\times$  4 IV-d<sub>6</sub> スル木キシド)  $\delta$  60.56, 63.21, 70.58, 79.62, 80.42, 82.06, 110.75, 139.17, 150.96, 164.18;

UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 267 nm ( $\epsilon 5710$ ),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  HCl) 266 nm ( $\epsilon 5140$ ),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 285 nm ( $\epsilon 3780$ ).

4. 14. 14 5-[ $(2S^*, 3S^*, 4R^*, 5R^*)$ -3,4-ジヒドロキシ-5-ヒドロキシメチル-3-メチルテトラヒドロフラン-2-イリ]  
ラシル((±)-2'-メチルアントラヒドリジン)[55b] [54b] (30 mg, 0.101 mmol) a  $\text{CH}_3\text{OH}$  (0.5 ml) 溶液中に、10% HCl -  $\text{CH}_3\text{OH}$  (0.5 ml) 溶液を加えた。反応混合物を 1 時間攪拌した。後処理を行って [55b] (25 mg, 96%) を得た。Mp 138-142°C; Rf = 0.40 (2:1 乙酸エチル -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ); <sup>1</sup>H NMR (<sup>3</sup>-( $\times 4$ )-d<sub>6</sub> ピルムキシド) δ 0.99 (s,  $\text{CH}_3$ ), 3.60 (m,  $\text{H}_4$ ,  $\text{H}_5$ , および  $\text{H}_2\text{O}$ ), 4.00 (br, OH), 4.68 (s,  $\text{H}_2$ ), 7.60 (d, J = 5.0 Hz, =CH), 10.78 (d, J = 5.0 Hz, NH), 10.99 (br, NH); <sup>13</sup>C NMR (<sup>3</sup>-( $\times 4$ )-d<sub>6</sub> ピルムキシド) δ 20.95, 60.31, 73.57, 77.99, 81.31, 81.53, 112.13, 138.92, 150.90, 163.68; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 264 nm ( $\epsilon 6420$ ),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  HCl) 263 nm ( $\epsilon 8760$ ),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 285 nm ( $\epsilon 8020$ ). <sup>38)</sup>

4. 14. 15 5-[ $(2S^*, 3S^*, 4R^*, 5R^*)$ -3,4-ジヒドロキシ-5-((1-ヒドロキシ-1-メチルエチル)テトラヒドロフラン-2-イリ)-2-オキラシル((±)-5',5'-ジメチル-2-4オキソイドリジン)[11a]  
[10a] (158 mg, 0.549 mmol) a 10% HCl -  $\text{CH}_3\text{OH}$  (5 ml) の 溶液の混合物を 10 分間攪拌した。後処理を行はず、[11a] (135 mg, 97%) を白色粉末とし得た。Mp 109-115°C; <sup>1</sup>H NMR (<sup>CDCl<sub>3</sub></sup>) δ 1.58-1.60 (s,  $\text{CH}_3$ ), 4.34 (d, J = 3.8 Hz,  $\text{H}_5$ ), 4.96 (m,  $\text{H}_3$  と  $\text{H}_4$ ), 5.31 (d, J = 5.0 Hz,  $\text{H}_2$ ), 5.70 (br, OH と NH), 8.19 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 214 nm ( $\epsilon 5780$ ), 276 (6660), 292 (5990),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  HCl) 214 nm ( $\epsilon 7560$ ), 274 (8810), 289 (8890),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 222 nm ( $\epsilon 7910$ ), 263 (6670), 284 (5020). <sup>38)</sup>

4. 14. 16 5-[ $(2S^*, 3S^*, 4R^*, 5R^*)$ -3,4-ジヒドロキシ-5-[(1R\*)-ヒドロキシエチル]テトラヒドロフラン-2-イリ]-2-オキラシル

オウラニル((±)-5'-メチル-2-4オフノイドウリジン)[IIb]

[10a] (52.1 mg, 0.155 mmol) の CH<sub>3</sub>OH (2 ml) 溶液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (2 ml) 溶液を加えた。反応混合物を 5 分間攪拌した後、後処理を行って [11b] (48.6 mg, 100%) をワッカスとして得た。<sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 1.51 (d, J = 6.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 4.67 (m, H<sub>5</sub> と H(OH)), 4.96 (m, H<sub>3</sub> と H<sub>4</sub>), 5.35 (d, J = 5.2 Hz, H<sub>2</sub>), 6.0 (br, OH と NH), 8.16 (s, =CH); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 215 nm (ε 6610), 277 (8350), 291 (7590), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 213 nm (ε 6080), 280 (4630), 295 (5630), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 221 nm (ε 11400), 264 (10200), 285 (7730)。<sup>38)</sup>

4·14·17

5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-[(1R\*)-ヒドロキシヘキニル]テトラヒドロフラン-2-イル]-2-4オウラニル((±)-5'-メチル-2-4オフノイドウリジン)[IIc]

[10c] (62.8 mg, 0.170 mmol) の CH<sub>3</sub>OH (1 ml) 溶液に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (2 ml) 溶液を加えた。10 分攪拌し、後処理を行って [11c] (32.5 mg, 58%) を得た。Mp 164-170°C; <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 0.81 (t, J = 7.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.1-2.0 (m, CH<sub>2</sub>), 4.30 (m, H(OH)), 4.57 (t-様, J = 3.0 Hz, H<sub>5</sub>), 5.00 (m, H<sub>3</sub> と H<sub>4</sub>), 5.35 (d, J = 5.2 Hz, H<sub>2</sub>), 5.4-6.8 (br, OH と NH), 8.14 (s, =CH); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 214 nm (ε 4310), 276 (5160), 291 (4670), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 215 nm (ε 7090), 276 (8230), 290 (8230), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 222 nm (ε 5300), 264 (4340), 285 (3420)。<sup>38)</sup>

4·14·18

5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-[(1R\*)-ヒドロキシベンジル]テトラヒドロフラン-2-イル]-2-4オウラニル((±)-5'-メチル-2-4オフノイドウリジン)[IId]

[10d] (26.6 mg, 0.071 mmol) の CH<sub>3</sub>OH (1 ml) 溶液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (1 ml) 溶液を加えた。混合物を 10 分間攪拌した後、後処理を行って [11d] (24.9 mg, 100%) を得た。Mp 126-130°C; <sup>1</sup>H NMR (ジメタノール-d<sub>6</sub> エタノール-水-キシド) δ 3.95 (d-様, J = 3.1 Hz, H<sub>5</sub>), 4.46 (d,

$J = 3.0 \text{ Hz}$ , H<sub>4</sub>), 4.70 (m, H<sub>3</sub>), 4.90 (m, H<sub>2</sub>), 5.59 (d,  $J = 3.0 \text{ Hz}$ , HCOH), 7.2 - 7.5 (m, 6H<sub>5</sub>), 7.44 (s, =CH); UV  $\lambda_{\max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 212 nm ( $\epsilon$  4380), 277 (3620), 290 (3240),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 275 nm ( $\epsilon$  6900), 290 (6440),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 264 nm ( $\epsilon$  6510), 285 (5030). <sup>38)</sup>

4.14.19 5-[(2S\*, 3S\*, 4S\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-ヒドロキシメチル-5-メチルテトラヒドロフラン-2-イル]-2-オウラニル((±)-4'-メチル-2-オウラニルイドラリシン)[19a]  
[18a] (22.1 mg, 0.0704 mmol) 9 CH<sub>3</sub>OH (1.5 ml) 溶液に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (1.5 ml) 溶液を加えた。反応混合物を 20 分間攪拌した。通常後処理を (7 [19a]) (18.4 mg, 95%) を得た。Mp 157-162°C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.55 (3:1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N)  $\delta$  1.69 (s, CH<sub>3</sub>), 3.93 (d,  $J = 11.5 \text{ Hz}$ , H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>COH), 4.07 (d,  $J = 11.5 \text{ Hz}$ , H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>COH), 4.88 (d,  $J = 5.5 \text{ Hz}$ , H<sub>4</sub>), 5.10 (t,  $J = 5.5 \text{ Hz}$ , H<sub>3</sub>), 5.35 (d,  $J = 5.5 \text{ Hz}$ , H<sub>2</sub>), 8.16 (s, =CH); UV  $\lambda_{\max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 215 nm ( $\epsilon$  10920), 276 (15550), 291 (14070),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 214 nm ( $\epsilon$  13150), 276-290 (平, 15570),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 223 nm ( $\epsilon$  12640), 264 (11240), 286 (8570)。分析値: m/z, 274.0613。C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub>S と 1/2 の計算値: M, 274.0623。

4.14.20 5-[(2S\*, 3S\*, 4S\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-ヒドロキシメチル-5-ヘキサメチルテトラヒドロフラン-2-イル]-2-オウラニル((±)-4'-ヘキサメチル-2-オウラニルイドラリシン)[19b]  
[18b] (17.7 mg, 0.048 mmol) 9 CH<sub>3</sub>OH (1.5 ml) 溶液に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (1.5 ml) 溶液を加えた。30 分攪拌後、反応混合物を後処理 (7 [19b]) (16.9 mg, 100%) を得た。Mp 203-205°C (CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.74 (3:1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N)  $\delta$  0.81 (t,  $J = 6.0 \text{ Hz}$ , CH<sub>3</sub>), 1.2-2.0 (m, CH<sub>2</sub>), 3.96 (d,  $J = 11.8 \text{ Hz}$ , H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>COH), 4.12 (d,  $J = 11.8 \text{ Hz}$ , H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>COH), 4.87 (br s, H<sub>4</sub>), 5.20 (m, H<sub>2</sub> と H<sub>3</sub>), 6.0 (br, OH), 8.02

( $S, =CH$ ); UV  $\lambda_{max}$  ( $CH_3OH$ ) 215 nm ( $\epsilon 13320$ ), 276 (18690), 291 (16950),  $\lambda_{max}$  ( $0.1\text{ mol dm}^{-3} HCl$ ) 214 nm ( $\epsilon 14310$ ), 275-290 (平, 16500),  $\lambda_{max}$  ( $0.1\text{ mol dm}^{-3} NaOH$ ) 223 nm ( $\epsilon 13790$ ), 264 (12100), 286 (9340)。<sup>38)</sup>

4·14·21      5-[ $(2S^*, 3S^*, 4S^*, 5R^*)-3,4-$ シヒドロキシ-5-ヒドロキシメチル-5- $\tau$ ]-1Vテトラヒドロフラン-2-イ1U]-2-4オウラニル((±)-4'- $\tau$ )-1V-2-4オフタノイドウリジン) [19c]  
[18c] (106 mg, 0.282 mmol) × 9=1 CF<sub>3</sub>COOH-H<sub>2</sub>O (4ml) 9混合物を10分間攪拌した。通常の後処理を(2 [19c] (84.1 mg, 89%)を得た。  
M<sub>p</sub> 249-250°C ( $CH_3OH$ ); R<sub>f</sub> = 0.70 (3=1 クロロメルカ- $CH_3OH$ );  
<sup>1</sup>H NMR (ジメチルスルホキシド) δ 3.34 (m,  $CH_2OH$ ), 4.57 (m, H<sub>3</sub>), 5.10 (m, H<sub>2</sub>とH<sub>4</sub>), 7.30 (m, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), 7.66 (d, J = 5.5 Hz, =CH), 12.43 (d, J = 5.5 Hz, NH), 12.57 (br s, NH); UV  $\lambda_{max}$  ( $CH_3OH$ ) 276 nm ( $\epsilon 16620$ ), 290 (14970),  $\lambda_{max}$  ( $0.1\text{ mol dm}^{-3} HCl$ ) 276 nm ( $\epsilon 13620$ ), 289 (13790),  $\lambda_{max}$  ( $0.1\text{ mol dm}^{-3} NaOH$ ) 216 nm ( $\epsilon 19540$ ), 264 (13910), 289 (13790)。分析値: C, 52.75; H, 4.70; N, 8.12; S, 9.68%。C<sub>15</sub>H<sub>16</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub>S × 1 7 9 計算値: C, 53.36; H, 4.80; N, 8.33; S, 9.53%。

4·14·22      5-[ $(2S^*, 3R^*, 4R^*, 5R^*)-3,4-$ シヒドロキシ-5-ヒドロキシメチル-2-メチルテトラヒドロフラン-2-イ1U]-2-4オウラニル((±)-1'-メチル-2-4オフタノイドウリジン) [27a]  
[26a] (54.7 mg, 0.175 mmol) 9  $CH_3OH$  (1ml) 溶液に、10% HCl- $CH_3OH$  (1ml) 溶液を加えた。30分攪拌後、混合物を後処理(2 [27a] (50.3 mg, 100%) を黄色の混沫として得た。R<sub>f</sub> = 0.60 (3=1 クロロメルカ- $CH_3OH$ ); <sup>1</sup>H NMR (C<sub>5</sub>D<sub>5</sub>N) δ 2.16 (s, CH<sub>3</sub>), 4.21 (dd, J = 2.0, 11.9 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 4.38 (dd, J = 3.1, 11.9 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 4.60 (ddd, J = 2.0, 3.1, 6.1 Hz, H<sub>5</sub>), 4.82 (dd, J = 4.6, 6.1 Hz, H<sub>4</sub>), 4.96 (d, J = 6.1 Hz, H<sub>3</sub>), 6.0-6.9 (br, OHとNH), 8.71 (s, =CH); UV  $\lambda_{max}$  ( $CH_3OH$ ) 215 nm ( $\epsilon 10940$ ), 276 (14430), 290 (13270),  $\lambda_{max}$

( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  HCl)  $\lambda_{\max}$  ( $\epsilon$  11000), 275 (14330), 290 (sh, 13320),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 221 nm (sh,  $\epsilon$  12680), 262 (12310), 295 (sh, 6620). <sup>38)</sup>

4·14·23      5-[ $(2S^*, 3R^*, 4R^*, 5R^*)$ -3,4-ジヒドロキシ-  
5-ヒドロキシメチル-2-ペニトロテトラヒドロフラン-2-イル]-  
2-オウラニル((±)-4'-ヒドロキシメチル-2-オクトソイドウリジン)

[27b] [26b] ( $52.6 \text{ mg}$ ,  $0.142 \text{ mmol}$ )  $\times$  CH<sub>3</sub>OH (1ml) 溶液に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (1ml) 溶液を加えた。混合物を 30 分間攪拌し、つけて後処理を行なうと [27b] ( $41.6 \text{ mg}$ , 89%) を黄色の混沫として得た。  
 $R_f = 0.72$  ( $3:1$  7 口日本ルム - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (<sup>13</sup>C D<sub>5</sub>N)  $\delta$  0.76 (t,  $J = 7.0 \text{ Hz}$ , CH<sub>3</sub>), 1.0 - 1.9 (m, CH<sub>2</sub>), 2.2 - 3.1 (m, CH<sub>2</sub>, 2H), 4.27 (dd,  $J = 2.2, 11.9 \text{ Hz}$ , HaHb(OH), 4.44 (dd,  $J = 2.3, 11.9 \text{ Hz}$ , HaHb(OH)), 4.56 (ddd,  $J = 2.2, 2.3, 7.0 \text{ Hz}$ , H<sub>5</sub>), 4.86 (dd,  $J = 5.0, 7.0 \text{ Hz}$ , H<sub>4</sub>), 4.95 (d,  $J = 5.0 \text{ Hz}$ , H<sub>3</sub>), 6.0 - 7.2 (br, OH  $\approx$  NH), 8.78 (s, =CH); UV  $\lambda_{\max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 215 nm ( $\epsilon$  10910), 277 (14540), 291 (13190),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  HCl) 213 nm (sh,  $\epsilon$  7280), 273 (8440), 295 (sh,  $\epsilon$  6160),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 220 nm (sh,  $\epsilon$  9340), 262 (9420), 297 (sh, 4590)。分析値: M/z, 330, 1244。C<sub>14</sub>H<sub>22</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub>S  $\times$  1/2 の計算値: M, 330, 1249。

4·14·24      5-[ $(2S^*, 3S^*, 4S^*)$ -3,4-ジヒドロキシ-5,5-  
ジヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-イル]-2-オウラニ  
ル((±)-4'-ヒドロキシメチル-2-オクトソイドウリジン) [35]

[34] ( $35.8 \text{ mg}$ ,  $0.119 \text{ mmol}$ )  $\times$  10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (1ml) 溶液の混合物を 10 分間攪拌した。後処理をうと [35] ( $32.3 \text{ mg}$ , 90%) を得た。  
MP 84 - 87°C; <sup>1</sup>H NMR (ジメチルジメチルシリカ)  $\delta$  3.48 (d-様,  $J = 5.9 \text{ Hz}$ , CH<sub>2</sub>OH), 4.06 (m, H<sub>3</sub>), 4.61 (m, H<sub>2</sub>  $\approx$  H<sub>4</sub>), 4.3 - 5.0 (br, OH), 7.52 (d,  $J = 5.9 \text{ Hz}$ , =CH), 11.84 (d,  $J = 5.9 \text{ Hz}$ , NH), 11.98 (br s, NH); <sup>13</sup>C NMR (ジメチルジメチルシリカ)  $\delta$  61.68, 63.94, 72.45, 74.09, 78.41, 86.51, 110.62, 140.43, 150.92, 163.95; UV  $\lambda_{\max}$  (CH<sub>3</sub>OH)

213 nm ( $\epsilon$  14110), 275 (15840), 296 (sh,  $\epsilon$  13120),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 214 nm ( $\epsilon$  13500), 273 (13500), 292 (sh, 12080),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 265 nm ( $\epsilon$  13620), 285 (12920)。<sup>38)</sup>

4. 14. 255-[ $(2R^*, 3R^*, 4R^*, 5R^*)$ -3,4-ジヒドロキシ-

2,5-ジヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-イル]-2-オウラニル((±)-1'-ヒドロキシメチル-2-オウラニドウリジン)

[41] [40] (50 mg, 0.156 mmol)  $\rightarrow$  CH<sub>3</sub>OH (1ml) 溶液に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (0.5 ml) 溶液を加えた。10分攪拌後、混合物を常法にてろ過後処理をし [41] (39 mg, 87%) を白色粉末として得た。Mp 130-135°C; <sup>1</sup>H NMR ( $\delta$  ppm,  $\tau$  CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  3.49 (d,  $J$  = 6.5 Hz, CH<sub>2</sub>OH), 3.9-4.3 (m, H<sub>3</sub>, H<sub>4</sub>, H<sub>5</sub>, および OH), 7.53 (m, =CH), 12.30 (br, NH), 12.44 (br s, NH); UV  $\lambda_{\max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 213 nm ( $\epsilon$  12360), 275 (12540), 299 (sh, 10300),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 213 nm ( $\epsilon$  13820), 274 (13340), 297 (sh, 11200),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 265 nm ( $\epsilon$  12580), 284 (10440)。<sup>38)</sup>

4. 14. 265-[ $(2S^*, 3R^*, 4S^*, 5R^*)$ -3,4-ジヒドロキシ-2,5-

ジメチル-5-ヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-イル]-2-オウラニル((±)-1', 4'-ジメチル-2-オウラニドウリジン) [49a]

[48a] (229 mg, 0.670 mmol)  $\rightarrow$  CH<sub>3</sub>OH (2ml) 溶液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (3ml) 溶液を加えた。反応混合物を 1 時間攪拌し、つけて後処理を行つて [49a] (192 mg, 98%) を得た。Mp 182-186°C (CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (<sup>15</sup>D<sub>5</sub>N)  $\delta$  1.75 & 2.13 (s, CH<sub>3</sub>), 3.98 (s, CH<sub>2</sub>OH), 4.86 (d,  $J$  = 5.2 Hz, H<sub>3</sub>), 4.97 (d,  $J$  = 5.2 Hz, H<sub>4</sub>), 6.50 (br, OH), 8.65 (s, =CH); <sup>13</sup>C NMR ( $\delta$  ppm,  $\tau$  CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$  19.59, 22.88, 66.42, 71.24, 75.06, 81.95, 84.30, 123.01, 138.83, 160.89, 175.01; UV  $\lambda_{\max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 216 nm ( $\epsilon$  13430), 277 (18980), 290 (17230),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 216 nm ( $\epsilon$  12870), 277 (16560), 285 (16370),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 222 nm ( $\epsilon$  15860), 262 (14800), 290 (9650)。分析

値: C, 45.76; H, 5.74; N, 9.47; S, 10.86%。C<sub>11</sub>H<sub>10</sub>N<sub>2</sub>S + 2の計算値: C, 45.83; H, 5.59; N, 9.72; S, 11.12%。

4.14. 27 5-[(2S\*, 3R\*, 4S\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-2,5-ジペン-4IV-5-ヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-1IV]-2-4オウラシIV ((±)-1',4'-ジベン-4IV-2-4オフタノイドラリジン) [49b] [48b] (404 mg, 0.910 mmol) 9 CH<sub>3</sub>OH (3 ml) 溶液中に 10% HCl + CH<sub>3</sub>OH (3 ml) 溶液を加えた。混合物を 1 時間攪拌後、通常の方法で後処理を行って [49b] (392 mg, 100%) を得た。Mp 105-110°C (CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメタノール-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 0.84 (m, CH<sub>3</sub>), 1.0-2.1 (m, CH<sub>2</sub>), 3.34 (m, CH<sub>2</sub>OH), 3.8-5.0 (br, OH), 4.04 (m, H<sub>3</sub>とH<sub>4</sub>), 7.57 (m, =CH), 12.26 (m, NH), 12.35 (br s, NH); <sup>13</sup>C NMR (ジメタノール-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 13.73, 21.99, 22.50, 31.71, 32.37, 63.71, 71.89, 76.25, 83.89, 85.78, 121.27, 138.93, 160.73, 174.68; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 215 nm (ε 9330), 277 (13170), 290 (sh, 11690), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 217 nm (ε 6280), 275 (9980), 289 (9460), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 225 nm (ε 10110), 262 (10790)<sup>38)</sup>

4.14. 28 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-3,5-ジヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-1IV]-2-4オウラシIV ((±)-2'-ヒドロキシメチル-2-4オフタノイドラリジン) [59a] [58a] (237 mg, 0.534 mmol) 9 × 1 - IV (2.8 ml) 溶液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (5 ml) 溶液を加えた。30 分攪拌後、反応混合物を常法同様、後処理を行って [59a] (148 mg, 96%) を得た。Mp 140-145°C; R<sub>f</sub> = 0.48 (10:10:1 クロロメルム - CH<sub>3</sub>OH - 水); <sup>1</sup>H NMR (ジメタノール-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 3.27 (s, (COH)CH<sub>2</sub>OH), 3.4-3.7 (m, H<sub>4</sub>とH<sub>5</sub>), 3.64 (d, J = 8.0 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 3.85 (d, J = 8.0 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(COH)), 4.25 (br, OH), 4.68 (s, H<sub>2</sub>), 7.50 (d, J = 5.5 Hz, =CH), 12.26 (d, J = 5.5 Hz, NH), 12.38 (br, NH); <sup>13</sup>C NMR (ジメタノール-d<sub>6</sub> 2 ml スルホキシド) δ 60.54, 62.70, 70.17, 79.88, 80.16, 82.05, 116.58, 138.54, 160.90, 174.63; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 215 nm (ε 9080),

277 (11700),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 215 nm ( $\epsilon$  9400), 276 (11000),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 220 nm ( $\epsilon$  11700), 264 (9060)。分析値: C, 37.22; H, 5.06; N, 7.42%。C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub>S·2.3H<sub>2</sub>O ≈ 179の計算値: C, 36.21; H, 5.64; N, 8.45%。

4.14.29      5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-ヒドロキシメチル-3-メチルテトラヒドロフラン-2-イル]-2-ブロモウラシル((±)-2'-メチル-2-オクトノイドウリジン) [59b]

[58b] (194mg, 0.618 mmol) o CH<sub>3</sub>OH (3ml) 溶液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (5ml) 溶液を加えた。混合物を 30 分 握拌後、後処理を行つて [59b] (164mg, 97%) を得た。Mp 132-136°C (CH<sub>3</sub>OH - イソプロピルエーテル); R<sub>f</sub> = 0.61 (2=1 イソプロピルエーテル - CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメチルソルボキシド)  $\delta$  0.98 (s, CH<sub>3</sub>), 3.6 (m, H<sub>4</sub>, H<sub>5</sub>, および "CH<sub>2</sub>OH"), 4.22 (br, OH), 4.70 (s, H<sub>2</sub>), 7.68 (d, J = 5.5 Hz, =CH), 12.26 (d, J = 5.5 Hz, NH), 12.38 (br, NH); <sup>13</sup>C NMR (ジメチルソルボキシド)  $\delta$  20.87, 60.18, 73.46, 78.06, 81.05, 81.59, 117.70, 138.51, 160.53, 174.75; UV  $\lambda_{\max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 215 nm ( $\epsilon$  9470), 276 (11600),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 215 nm ( $\epsilon$  10200), 275 (11000),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 220 nm ( $\epsilon$  17300), 263 (14500)。分析値: C, 40.81; H, 5.19; N, 9.44; S, 10.58%。C<sub>10</sub>H<sub>14</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub>S·1.1H<sub>2</sub>O ≈ 179 計算値: C, 40.84; H, 5.55; N, 9.53; S, 10.90%。

4.14.30      5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-(1-ヒドロキシ-1-メチルエーテル)テトラヒドロフラン-2-イル]イソシトシン塩酸塩 ((±)-5',5'-ジメチルオクトノイドリシトシン塩酸塩)

[13a] [12a] (35.2mg, 0.113 mmol) o CH<sub>3</sub>OH (2ml) 懸濁液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (1ml) 溶液を加えた。反応混合物を 10 分 間 握拌し、通常の後処理を行つて [13a] (40.1mg, 100%) をワッカスとして得た。<sup>1</sup>H NMR (ジメチルソルボキシド)  $\delta$  1.14 (s, CH<sub>3</sub>), 3.52 (d, J = 4.1 Hz, H<sub>5</sub>), 3.97 (m, H<sub>3</sub>と H<sub>4</sub>), 4.49 (d, J = 5.0 Hz, H<sub>2</sub>), 4.6-6.4 (br, OH), 7.91 (s, =CH), 8.53 (br, NH<sub>2</sub>); UV  $\lambda_{\max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 223 nm ( $\epsilon$

10500), 265(7160), 290(3910),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 221 nm ( $\epsilon$  8950), 262(6890),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) ≥33 nm ( $\epsilon$  8670), 276(6870)。<sup>38)</sup>

4.14.31 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-[(1R\*)-ヒドロキシエチル]テトラヒドロフラン-2-イル]イリシトシン  
塩酸塩 ((±)-5'- $\times$ 4'ルフロソイドイリシチジン塩酸塩) [13b]

[12b] (57.4 mg, 0.193 mmol)  $\rightarrow$  CH<sub>3</sub>OH (2 ml) 懸濁液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (2 ml) 溶液を加えた。10分攪拌後、混合物を後処理して [13b] (53.1 mg, 94%) を得た。Mp 198.0 - 202.0°C; <sup>1</sup>H NMR (CD<sub>3</sub>OD) δ 1.58 (d,  $J$  = 5.8 Hz, CH<sub>3</sub>), 4.35 (m, H<sub>5</sub> & HCOH), 4.92 (m, H<sub>4</sub>), 5.18 (m, H<sub>2</sub> & H<sub>3</sub>), 6.50 (br, OH & NH), 8.12 (s, =CH); UV  $\lambda_{\max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 223 nm ( $\epsilon$  10500), 265(7160), 290(3910),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 221 nm ( $\epsilon$  8950), 262(6890),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) ≥33 nm ( $\epsilon$  8670), 276(6870)。<sup>38)</sup>

4.14.32 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-[(1R\*)-ヒドロキシヘキシル]テトラヒドロフラン-2-イル]イリシトシン塩酸塩 ((±)-5'-ヘンキルフロソイドイリシチジン塩酸塩) [13c]

[12c] (106 mg, 0.30 mmol)  $\rightarrow$  CH<sub>3</sub>OH (3 ml) 懸濁液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (2 ml) 溶液を加えた。混合物を 15 分間攪拌した。通常の後処理を行なうと [13c] (95.1 mg, 91%) を得た。Mp 168.0 - 172.0°C (CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメチルテルミド) δ 0.88 (t,  $J$  = 6.0 Hz, CH<sub>3</sub>), 1.1 - 1.6 (m, CH<sub>2</sub>), 3.60 (m, H<sub>5</sub> & HCOH), 4.00 (m, H<sub>3</sub> & H<sub>4</sub>), 4.47 (d,  $J$  = 4.9 Hz, H<sub>2</sub>), 7.80 (s, =CH), 8.45 (br, NH<sub>2</sub>); UV  $\lambda_{\max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 224 nm ( $\epsilon$  9630), 266(6220), 290(4180),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 220 nm ( $\epsilon$  11800), 262(9070),  $\lambda_{\max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 233 nm ( $\epsilon$  7340), 276(5840)。分析値: C, 47.83; H, 6.90, N, 12.04%。C<sub>14</sub>H<sub>23</sub>O<sub>5</sub>N<sub>3</sub>Cl & 179 計算値: C, 48.21; H, 6.65; N, 12.05%。

4.14.33 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-シヒドロキシ-5-

[(1R\*)-ヒドロキシベンジル]テトラヒドロフラン-2-イル]イリシトシン塩酸塩 ((I)-5'- $\alpha$ -ニルアロイドイリシトシン塩酸塩) [13d]

[12d] (29.3mg, 0.082 mmol) の CH<sub>3</sub>OH (1ml) 懸濁液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (1ml) 溶液を加えた。15分間攪拌し、後処理を行なう [13d] をワックスで 17 得た (33.4mg, 100%)。<sup>1</sup>H NMR (ジメタノール-d<sub>6</sub> ルメキシド) δ 3.98 (m, H<sub>3</sub>, H<sub>4</sub>,  $\alpha$ -及  $\omega$  H<sub>5</sub>), 4.4 - 5.7 (br, OH), 4.48 (d, J = 6.0 Hz, H<sub>2</sub>), 4.70 (m, HCOH), 7.35 (m, C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>), 7.61 (s, =CH), 8.57 (br, NH<sub>2</sub>)；UV  $\lambda_{max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 225 nm ( $\epsilon$  12700), 264 (8240), 290 (3960),  $\lambda_{max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 263 ( $\epsilon$  10300),  $\lambda_{max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 233 nm ( $\epsilon$  13200), 277 (10100)。<sup>38</sup>

4.14.34 5-[(2S\*, 3S\*, 4S\*, 5R\*)-3,4-シヒドロキシ-

5-ヒドロキシメチル-5-メチルテトラヒドロフラン-2-イル]イリシトシン塩酸塩 ((I)-4'-メチル- $\alpha$ -ニルアロイドイリシトシン塩酸塩) [21a]

[20a] (14.9 mg, 0.05 mmol) の CH<sub>3</sub>OH (3ml) 溶液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (2ml) 溶液を加え、混合物を 30 分間攪拌した。後処理を行なう [21a] (17.9mg, 100%) を得た。Mp 212 - 215°C (CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (ジメタノール-d<sub>6</sub> ルメキシド) δ 1.10 (s, CH<sub>3</sub>), 3.25 (d, J = 11.5 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>COH), 3.41 (d, J = 11.5 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>COH), 3.93 (d, J = 5.8 Hz, H<sub>4</sub>), 4.10 (dd, J = 5.8, 6.0 Hz, H<sub>3</sub>), 4.52 (d, J = 6.0 Hz, H<sub>2</sub>), 7.80 (s, =CH), 8.38 (br, NH<sub>2</sub>)；UV  $\lambda_{max}$  (CH<sub>3</sub>OH) 223 nm ( $\epsilon$  12360), 263 (8050), 290 (5530),  $\lambda_{max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 220 nm ( $\epsilon$  14820), 262 (10940),  $\lambda_{max}$  (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 238 nm ( $\epsilon$  11760), 280 (4530)。分析値: C, 40.45; H, 5.30; N, 14.10%。

4.14.35 5-[(2S\*, 3S\*, 4S\*, 5R\*)-3,4-シヒドロキシ-

5-ヒドロキシメチル-5-メチルテトラヒドロフラン-2-イル]イリシトシン塩酸塩 ((I)-4'-メチル- $\alpha$ -ニルアロイドイリシトシン塩酸塩) [21b]

[20b] (20.3mg, 0.0575 mmol) の CH<sub>3</sub>OH (2ml) 溶液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (2ml) 溶液を加えた。30 分間攪拌後、反応混合物を後処理

[21b] (12.9mg, 58%)を得た。Mp 188–190°C (CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (<sup>3</sup>J × 4 IV – d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 0.92 (t, J = 6.0Hz, CH<sub>3</sub>), 1.1–1.7 (m, CH<sub>2</sub>), 3.42 (br s, CH<sub>2</sub>OH), 4.01 (d, J = 5.0Hz, H<sub>4</sub>), 4.23 (dd, J = 5.0, 7.0 Hz, H<sub>3</sub>), 4.50 (d, J = 7.0Hz, H<sub>2</sub>), 7.80 (s, =CH), 8.38 (br, NH<sub>2</sub>); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 225 nm (ε 7520), 266 (4910), 290 (3020), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 220 nm (ε 10840), 262 (8200), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 231 nm (ε 12550), 276 (8620)。分析値: C, 46.64; H, 6.65; N, 11.60%, C<sub>14</sub>H<sub>23</sub>O<sub>5</sub>N<sub>3</sub>Cl · 0.5H<sub>2</sub>O と一致の計算値: C, 46.99; H, 6.76; N, 11.74%。

4·14·36 5-[<sup>2S\*</sup>, <sup>3S\*</sup>, <sup>4S\*</sup>, <sup>5R\*</sup>]-3,4-ジヒドロキシ-5-ヒドロキシメチル-5-アセトアセトエニルテトラヒドロフラン-2-イリド]イソシントシン塩酸塩 ((±)-4'-アセトアセトエニルテトラヒドロフラン-2-イリド) [21c]  
[20c] (35.7mg, 0.0994 mmol) と CH<sub>3</sub>OH (1ml) 溶液中に、10% HCl – CH<sub>3</sub>OH (1ml) 溶液を加えた。混合物を10分間攪拌した。後処理をして [21c] (35.0mg, 99%)を得た。Mp 218–221°C (CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR (<sup>3</sup>J × 4 IV – d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 3.40 (d, J = 11.9Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 3.69 (d, J = 11.9Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 4.35 (m, H<sub>2</sub> & H<sub>3</sub>), 4.69 (d, J = 6.0Hz, H<sub>4</sub>), 7.30 (m, 6H<sub>5</sub>), 7.98 (s, =CH), 8.48 (br, NH<sub>2</sub>); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 217 nm (ε 17630), 262 (9530), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 263 nm (ε 7880), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 231 nm (ε 14130), 276 (9740)<sup>38)</sup>

4·14·37 5-[<sup>2S\*</sup>, <sup>3R\*</sup>, <sup>4R\*</sup>, <sup>5R\*</sup>]-3,4-ジヒドロキシ-5-ヒドロキシメチル-2-メチルテトラヒドロフラン-2-イリド]イソシントシン塩酸塩 ((±)-1'-メチルテトラヒドロフラン-2-イリド) [29a]  
[28a] (52.4mg, 0.178 mmol) と CH<sub>3</sub>OH (1ml) 懸濁液中に 10% HCl – CH<sub>3</sub>OH (1ml) 溶液を加えた。30分攪拌後、混合物を後処理して [29a] (48.4mg, 93%) を黄色の沈殿として得た。<sup>1</sup>H NMR (<sup>3</sup>J × 4 IV – d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 1.38 (s, CH<sub>3</sub>), 3.5–3.9 (m, H<sub>4</sub>, H<sub>5</sub>, および CH<sub>2</sub>OH), 4.02 (d, J = 3.5 Hz, H<sub>3</sub>), 7.90 (s, =CH), 8.48 (br, NH<sub>2</sub>); UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 222 nm

( $\varepsilon$  9490), 262(6290), 300(sh, 1030),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  HCl)  
 221 nm ( $\varepsilon$  8680), 262(6450),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 230 nm  
 ( $\varepsilon$  11030), 278(8250).<sup>38)</sup>

4.14.38 5-[ $(2S^*, 3R^*, 4R^*, 5R^*)$ -3,4-ジヒドロキシ-5-ヒドロキシメチル-2-ヘニカルテトラヒドロフラン-2-イル]イソシトシン塩酸塩  
[29b] [28b] ( $28.2 \text{ mg}$ ,  $0.0799 \text{ mmol}$ ) の  $\text{CH}_3\text{OH}$  ( $1 \text{ ml}$ ) 溶液に,  $10\%$  HCl -  $\text{CH}_3\text{OH}$  ( $1 \text{ ml}$ ) 溶液を加えた。反応混合物を 30 分攪拌した。後処理を行つて [29b] ( $25.7 \text{ mg}$ , 92%) を黄色の泡沫として得た。 $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}-d_6$  スルホキシド)  $\delta$  0.81(t,  $J = 6.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_3$ ), 1.0-2.0(m,  $\text{CH}_2$ ), 3.5-3.9(m,  $\text{H}_4$ ,  $\text{H}_5$ , および  $\text{H}_2\text{OH}$ ), 4.04(d,  $J = 4.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3$ ), 7.86(s, =CH), 8.2-8.8(br,  $\text{NH}_2$ ); UV  $\lambda_{\max}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 210 nm (sh,  $\varepsilon$  12180), 225(7940), 261(4380), 300(sh, 1170),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  HCl) 210 nm ( $\varepsilon$  12310), 225(sh, 8660), 262(4780),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 230 nm (sh,  $\varepsilon$  7120), 277(4780).<sup>38)</sup>

4.14.39 5-[ $(2S^*, 3S^*, 4S^*)$ -3,4-ジヒドロキシ-5,5-ジヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-イル]イソシトシン塩酸塩 [(I)-4'-ヒドロキシメチルアセトアセチシトシン塩酸塩] [37]  
[36] ( $56.0 \text{ mg}$ ,  $0.179 \text{ mmol}$ ) に  $10\%$  HCl -  $\text{CH}_3\text{OH}$  ( $1.5 \text{ ml}$ ) の溶液の混合物を 15 分間攪拌した。通常後処理を行つて [37] ( $50.3 \text{ mg}$ , 91%) を白色の粉末として得た。Mp 177-182°C;  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CD}_3\text{OD}-d_6$  スルホキシド)  $\delta$  3.51(d-様,  $J = 6.1 \text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 4.08(m,  $\text{H}_3$  と  $\text{H}_4$ ), 4.57(m,  $\text{H}_2$ ), 5.0-6.4(br, OH), 7.82(br s, =CH), 8.50(br,  $\text{NH}_2$ ); UV  $\lambda_{\max}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 224 nm ( $\varepsilon$  9250), 263(7870),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  HCl) 222 nm ( $\varepsilon$  9580), 263(7520),  $\lambda_{\max}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 233 nm ( $\varepsilon$  10870), 278(8510).<sup>38)</sup>

4.14.40 5-[ $(2S^*, 3R^*, 4S^*, 5R^*)$ -3,4-ジヒドロキシ-2,5-ジメチル-5-ヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-イル]-

1'ソシトシン塩酸塩 ((±)-1',4'-ジメチルアツイド イソシテシン塩酸塩) [51a]

[50a] (202mg, 0.641 mmol) の CH<sub>3</sub>OH (3ml) 懸濁液中に 10% HCl → CH<sub>3</sub>OH (3ml) 溶液を加えた。1時間攪拌した後、混合物を後処理して [51a] (193mg, 97%) を白色の粉末として得た。Mp 215–220°C; <sup>1</sup>H NMR (<sup>2</sup>J × 4 Hz-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 1.12 & 1.39 (s, CH<sub>3</sub>), 3.29 (s, CH<sub>2</sub>OH), 3.90 (d, J = 5.7 Hz, H<sub>3</sub>), 4.11 (d, J = 5.7 Hz, H<sub>4</sub>), 7.94 (s, =CH), 8.37 (br, NH<sub>2</sub>); <sup>13</sup>C NMR (<sup>2</sup>J × 4 Hz-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 19.47, 22.77, 66.07, 70.95, 74.83, 81.77, 84.24, 122.18, 137.78, 152.54, 159.42; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 223 nm (ε 18460), 263 (12580), 292 (sh, 3300), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 222 nm (ε 9550), 263 (6930), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 231 nm (ε 9080), 278 (6860)。分析値: C, 41.86; H, 5.72; N, 13.33%。C<sub>11</sub>H<sub>18</sub>O<sub>5</sub>N<sub>3</sub>Cl·0.5H<sub>2</sub>O = (29) 計算値: C, 41.94; H, 6.01; N, 13.34%。

4-14-41

5-[<sup>(2S^\*, 3R^\*, 4S^\*, 5R^\*)</sup>-3,4-ジヒドロキシ-2,5-ジベンチル-5-ヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-イル]-イソシトシン塩酸塩 ((±)-1',4'-ジベンチルアツイド イソシテシン塩酸塩) [51b]

[50b] (269mg, 0.63 mmol) の CH<sub>3</sub>OH (5ml) 懸濁液中に 10% HCl–CH<sub>3</sub>OH (5ml) 溶液を加えた。混合物を 1 時間攪拌した。通常の後処理をして [51b] (260mg, 100%) を得た。Mp 245–250°C; <sup>1</sup>H NMR (<sup>2</sup>J × 4 Hz-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 0.87 (m, CH<sub>3</sub>), 1.0–2.0 (m, CH<sub>2</sub>), 3.19 (d, J = 7.1 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 3.30 (d, J = 7.1 Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 4.04 (m, H<sub>3</sub> & H<sub>4</sub>), 4.0–5.2 (br, OH), 7.82 (s, =CH), 8.30 (br, NH<sub>2</sub>); <sup>13</sup>C NMR (<sup>2</sup>J × 4 Hz-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 14.02, 22.28, 22.59, 32.20, 32.64, 63.95, 72.06, 76.55, 84.14, 86.08, 120.55, 139.68, 153.32, 160.33; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 263 nm (ε 5230), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 265 nm (ε 3720), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 230 nm (ε 6780), 278 (3920)。<sup>38)</sup>

4-14-42

3,5-ジヒドロキシメチルテトラヒドロフラン-2-イル]イソシトシン

ン塩酸塩 ((±)-2'-ヒドロキシメチルアントラクノン塩酸塩)

[61a] [60a] (200mg, 0.468 mmol) の CH<sub>3</sub>OH (2.3ml) 溶液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (5ml) 溶液を加えた。15分攪拌後、反応混合物を後処理して [61a] (139mg, 96%) を得た。Mp 215-217°C; <sup>1</sup>H NMR (<sup>3</sup>" × 4IV-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 3.30 (s, (COH)CH<sub>2</sub>OH), 3.4-3.9 (m, H<sub>4</sub> × H<sub>5</sub>), 3.67 (d, J = 8.8Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 3.92 (d, J = 8.8Hz, H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>(OH)), 4.71 (s, H<sub>2</sub>), 7.76 (s, =CH), 8.48(br, NH<sub>2</sub>); <sup>13</sup>C NMR (<sup>3</sup>" × 4IV-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 60.70, 62.50, 70.01, 80.20, 82.00, 116.48, 137.80, 152.49, 159.18; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 224 nm (ε 12500), 265 (7770), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 232 nm (ε 8800), 280 (6420)。分析値: C, 37.81; H, 5.16; N, 13.08%。C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O<sub>6</sub>N<sub>2</sub>Cl · 0.5H<sub>2</sub>O ≈ 179 計算値: C, 37.68; H, 5.38; N, 13.19%。

4·14·43 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-ジヒドロキシ-5-ヒドロキシメチルアントラクノンテトラヒドロフラン-2-イル]イソシトシン塩酸塩 ((±)-2'-メチルアントラクノンイソシトシン塩酸塩) [61b]

[60b] (263mg, 0.886 mmol) の CH<sub>3</sub>OH (3ml) 溶液中に 10% HCl - CH<sub>3</sub>OH (5ml) 溶液を加えた。反応混合物を 30 分間攪拌した。後処理をして [61b] (253mg, 97%) を得た。Mp 222-225°C (CH<sub>3</sub>OH - I-THF); <sup>1</sup>H NMR (<sup>3</sup>" × 4IV-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 1.02 (s, CH<sub>3</sub>), 3.62 (m, H<sub>4</sub>, H<sub>5</sub>, および H<sub>6</sub> CH<sub>2</sub>OH), 4.70 (s, H<sub>2</sub>), 7.88 (s, =CH), 8.48(br, NH<sub>2</sub>); <sup>13</sup>C NMR (<sup>3</sup>" × 4IV-d<sub>6</sub> スルホキシド) δ 20.84, 60.20, 73.35, 78.28, 80.97, 81.64, 117.18, 138.33, 152.50, 159.53; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 244 nm (ε 10700), 265 (6890), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 222 nm (ε 5800), 264 (4250), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 233 nm (ε 9010), 280 (6750)。分析値: C, 40.46; H, 5.52; N, 14.00; Cl, 12.32%。C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O<sub>5</sub>N<sub>2</sub>Cl ≈ 179 計算値: C, 40.89; H, 5.49; N, 14.31; Cl, 12.07%。

4·15 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3-メチルアントラクノンシロキシメチル-3,4-1H-70R<sup>o</sup>リデンジオキシ-5-メシロキシメチル-

テトラヒドロラン-2-イル]ウラニル [56a] [54a] (50 mg, 0.117 mmol) のビリジン(0.8 ml)溶液にメタンスルホニルクロリド<sup>b</sup> (2.8  $\mu$ l, 0.351 mmol) をアルゴン下  $0^{\circ}\text{C}$  で加えた。それから 2 時間を経て、混合物を  $0^{\circ}\text{C}$  で 30 分間、ついで  $15^{\circ}\text{C}$  で 12 時間攪拌した。反応混合物を濃縮し、得られた残渣を  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$  ( $2\text{ml} \times 2$ ) で洗浄した。残渣を TLC 分取 (10:1 クロロムルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) にて [56a] (40 mg, 67%) を得た。Mp 195 - 197  $^{\circ}\text{C}$  (アセトン - ヘキサン);  $R_f = 0.42$  (10:1 クロロムルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3 \times 4\text{H} - \text{d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  0.06 (s,  $\pm\text{-C}_4\text{H}_9-$   $(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.84 (s,  $\pm\text{-C}_4\text{H}_9(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 1.36 と 1.52 (s, 1' 70 口ヒリデン  $\text{CH}_3$ ), 3.28 (s,  $\text{CH}_3\text{SO}_2$ ), 3.52 (s,  $\text{CH}_2\text{OSi}$ ), 4.2 - 4.6 (m, H<sub>4</sub>, H<sub>5</sub>, および H<sub>6</sub>  $\text{CH}_2\text{OMs}$ ), 4.88 (s, H<sub>2</sub>), 7.22 (d,  $J = 5.0\text{Hz}$ , =CH), 10.92 (d,  $J = 5.0\text{Hz}$ , NH), 11.12 (br, NH);  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\text{CDCl}_3 \times 4\text{H} - \text{d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  17.74, 25.49, 26.84, 28.31, 61.01, 61.60, 80.44, 82.73, 83.02, 91.54, 107.80, 113.08, 138.68, 150.78, 162.56; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 266 nm ( $\epsilon 7150$ ),  $\lambda_{\text{max}}$  ( $0.1 \text{ mol dm}^{-3}$  NaOH) 289 nm ( $\epsilon 6150$ )。分析値: C, 45.11; H, 6.44; N, 4.91%。 $(\text{C}_{20}\text{H}_{34}\text{O}_9\text{N}_2\text{S}^+\text{Si} \cdot 1.5\text{H}_2\text{O} + 1/2\text{H}_2\text{O}$  の計算値: C, 45.01; H, 6.98; N, 5.25%。

4.16 5-[(2S\*, 3S\*, 4R\*, 5R\*)-3,4-1' 70 口ヒリデンシオキシ-3- $\times 4\text{H}-5-\text{メシロキシ}\times 4\text{H}$ テトラヒドロラン-2-イル]ウラニル [56b] [54b] (20 mg, 0.067 mmol), メタンスルホニルクロリド<sup>b</sup> (26  $\mu$ l, 0.335 mmol), およびビリジン (0.4 ml) の混合物を室温で 14 時間攪拌した。上に述べた方法で後処理を行い、ついで TLC 分取 (5:1 クロロムルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) を行なうと [56b] (21 mg, 83%) を得た。Mp 199 - 202  $^{\circ}\text{C}$ ;  $R_f = 0.47$  (1:1 クロロムルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3 \times 4\text{H} - \text{d}_6$  スルホキシド)  $\delta$  1.15 (s,  $\text{CH}_3$ ), 1.34 と 1.50 (s, 1' 70 口ヒリデン  $\text{CH}_3$ ), 3.22 (s,  $\text{CH}_3\text{SO}_2$ ), 4.1 - 4.5 (m, H<sub>3</sub>, H<sub>4</sub>, および H<sub>6</sub>  $\text{CH}_2\text{OMs}$ ), 4.86 (s, H<sub>2</sub>), 7.22 (s, =CH); 11.00 (br, NH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 261 nm ( $\epsilon 7000$ )。

4.17 2'- $\pm$ -ブチルシメチルシロキシメチル-2',3'-0-1' 70

ロビンテン-4,5'-シクロアソイドウリジン [57a] [56a] (30mg, 52.9  $\mu\text{mol}$ ) のアセトニトリル (1.2ml) 溶液中にアルゴン下 DBU (9.8  $\mu\text{l}$ , 65.1  $\mu\text{mol}$ ) を加えた。混合物を  $80^\circ\text{C}$  で攪拌した。2時間攪拌後、DBU (4.9  $\mu\text{l}$ , 32.6  $\mu\text{mol}$ ) をさらに加えた。反応混合物をさらに2時間攪拌し、減圧濃縮した。得られた黄色の固体を TLC 分取 ( $\text{I} = 1$  クロロメルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) に供し [57a] (22mg, 90%)を得た。Mp  $240-241^\circ\text{C}$  (アセトン - ヘキサン);  $R_f = 0.34$  ( $\text{I} = 1$  クロロメルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3-\text{d}_6$  スルホキミド)  $\delta$  0.06 (s,  $\text{t}-\text{C}_4\text{Hg}(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.80 (s,  $\text{t}-\text{C}_4\text{Hg}(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 1.38  $\pm$  1.45 (s,  $\text{t}-\text{C}_4\text{Hg}(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 3.38 (d,  $J = 11.5\text{Hz}$ ,  $\text{CH}_2\text{HbOSi}$ ), 3.62 (d,  $J = 11.5\text{Hz}$ ,  $\text{CH}_2\text{HbOSi}$ ), 3.98 (d,  $J = 13.0\text{Hz}$ ,  $\text{HbHbCO}$ ), 4.32 (br s,  $\text{H}_5$ ), 4.52 (d,  $J = 13.0\text{Hz}$ ,  $\text{HbHbCO}$ ), 4.70 (s,  $\text{H}_2$ ), 4.90 (s,  $\text{H}_4$ ), 7.96 (s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 295 nm ( $\epsilon 3720$ )。分析値: C, 50.82; H, 7.77; N, 5.94%。 $\text{C}_{19}\text{H}_{30}\text{O}_6\text{N}_2\text{Si} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$  & 12% 計算値: C, 51.10; H, 7.67; N, 6.27%。

#### 4.18 2',3'-O-イソブロビンテン-2'-メチル-4,5'-シク

ロビンテウリジン [57b] [56b] (20mg, 0.053 mmol), DBU (8.8  $\mu\text{l}$ , 0.059 mmol), およびアセトニトリル (1.1ml) の混合物を  $80^\circ\text{C}$  で3時間攪拌した。反応混合物を上で示したようにして後処理を行ない、ついで TLC 分取 ( $\text{I} = 1$  クロロメルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ ) を行ない、[57b] (12mg, 81%)を得た。Mp  $225-229^\circ\text{C}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ -アセトン-ヘキサン);  $R_f = 0.47$  ( $\text{I} = 1$  クロロメルム -  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3-\text{d}_6$  スルホキミド)  $\delta$  1.10 (s,  $\text{CH}_3$ ), 1.40  $\pm$  1.43 (s,  $\text{t}-\text{C}_4\text{Hg}(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 3.96 (d,  $J = 6.5\text{Hz}$ ,  $\text{HbHbCO}$ ), 4.2-4.5 (m,  $\text{H}_5$  &  $\text{HbHbCO}$ ), 4.62 (s,  $\text{H}_2$ ), 4.78 (s,  $\text{H}_4$ ), 8.02 (br s, =CH); UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 293 nm ( $\epsilon 3080$ )。分析値: M/Z, 280, 104.97。 $\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{O}_5\text{N}_2$  & 12% 計算値: M, 280.10591。

## 5 文獻と註

- 1) a) R. Noyori, T. Sato, and Y. Hayakawa, J. Am. Chem. Soc., 100, 2561 (1978);  
b) T. Sato, Y. Hayakawa, and R. Noyori, 投稿予定。
- 2) パソイドリシジンは種々のマウスの白血病に対し活性を示す  
ことが知られてゐる。J. H. Burchenal, K. Ciovacco, K. Kalaher, T. O'Toole,  
R. Kieffner, M. D. Dowling, C. K. Chu, K. A. Watanabe, I. Wempen, and J. J.  
Fox, Cancer Res., 36, 1520 (1976).
- 3) 総説: a) R. Noyori, Ann. N. Y. Acad. Sci., 295, 225 (1977); b) Idem, Acc. Chem. Res., 12, 61 (1979); c) Y. Hayakawa and R. Noyori, Org. React., 印刷中.
- 4) a) U. Reichman, C. K. Chu, I. Wempen, K. A. Watanabe, and J. J. Fox, J. Heterocycl. Chem., 13, 933 (1976); b) C. K. Chu, U. Reichman, K. A. Watanabe,  
and J. J. Fox, ibid., 14, 1119 (1977); c) Idem, J. Med. Chem., 21, 96 (1978);  
d) M. J. Robins and W. H. Muhn, J. Chem. Soc., Chem. Commun., 1978, 677; e)  
A. Matsuda, K. Pankiewicz, B. K. Marcus, K. A. Watanabe, and J. J. Fox,  
Carbohydr. Res., 100, 297 (1982).
- 5) 単離: a) H. Yuntsen, H. Yonehara, and H. Ui, J. Antibiotics (Tokyo), 7A, 113  
(1954); b) H. Yuntsen, K. Ohkuma, Y. Ishii, and H. Yonehara, ibid., 9A, 195  
(1956); c) W. Schroeder and H. Hoeksema, J. Am. Chem. Soc., 81, 1767 (1959);  
d) H. Hoeksema, G. Slomp, and E. E. van Tamelen, Tetrahedron Lett., 1964, 1787.  
総説: R. J. Suhadolnik, "Nucleoside Antibiotics", Wiley-Interscience, New York,  
N. Y., 1970, pp 96--122.
- 6) 単離: a) R. I. Hewitt, A. R. Gumble, L. H. Taylor, and W. S. Wallance,  
Antibiot. Ann., 1956/57, 722; b) S. O. Thomas, V. L. Singleton, J. A. Lowery,  
R. W. Sharpe, L. M. Pruess, J. N. Porter, J. H. Mowat, and N. Bohonos, ibid.,  
1956/57, 716; c) E. J. Backus, H. D. Tresner, and T. H. Campbell, Antibiot. Chemotherapy, 7, 532 (1957). 総説: 文獻 5 , pp 246--256.

- 7) a) F. Shafizadeh, Adv. Carbohydr. Chem., 11, 263 (1956); b) W. G. Overrend, Chem. Ind. (london), 1963, 342; c) H. Grisebach, "Biosynthetic Patterns in Microorganisms and Higher Plants", Wiley-Interscience, New York, N. Y., 1967; d) Idem, Helv. Chim. Acta, 51, 928 (1968); e) J. S. Brimacombe, Angew. Chem., Int. Ed. Engl., 8, 401 (1969); f) Idem, ibid., 10, 236 (1971); g) H. Grisebach and R. Schmid, ibid., 11, 159 (1972); h) H. Paulsen, Pure Appl. Chem., 49, 1169 (1977); i) J. Yoshimura, J. Synth. Org. Chem. Jpn., 40, 778 (1982).
- 8) 二の項9一部はすでに公表されてある。 T. Sato, M. Watanabe, and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 1978, 4403; Chem. Lett., 1978, 1297.
- 9) R. Noyori, T. Sato, and H. Kobayashi, Bull. Chem. Soc. Jpn., 投稿中。
- 10) H. Bredereck, G. Simchen, S. Rebsdat, W. Kantlehner, P. Horn, R. Wahl, H. Hoffmann, and P. Gieshaber, Chem. Ber., 101, 41 (1968).
- 11) J. L. Imbach, Ann. N. Y. Acad. Sci., 255, 177 (1975).
- 12) H. Ohru and S. Emoto, J. Org. Chem., 42, 1951 (1977).
- 13) 5',5'-ジメチルアデノシン-3'級水酸基をもつ分歧糖N-スクレオシドーは Walton らにより合成され、それの興味ある生理活性が報告された。 R. F. Nutt and E. Walton, J. Med. Chem., 11, 151 (1968). つきの文献も参照: H. T. Shigeura and S. D. Sampson, Nature, 215, 419 (1967).
- 14) 二の項9一部はすでに公表されてある。 T. Sato, M. Watanabe, and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 1979, 2897.
- 15) スクレオシジンの強力な抗トリハロメタス活性のため,<sup>6)</sup> C-4'位に置換基を導入する効果的な方法が研究された。<sup>16)</sup>しかしこの位置の修飾はおずかしく、ほんの少しひ報告しかなされていない。<sup>17)</sup>現在まで<sup>18)</sup> C-4'-アリールスクレオシドの合成報告はまったくない。
- 16) I. D. Jenkins, J. P. H. Verheyden, and J. G. Moffatt, J. Am. Chem. Soc., 93, 4323 (1971).
- 17) a) J. P. H. Verheyden, I. D. Jenkins, G. R. Owen, S. D. Dimitrijevich, C. M. Richards, P. C. Srivastava, N. Le-Hong, and J. G. Moffatt, Ann. N. Y. Acad. Sci., 255, 151 (1975); b) G. R. Owen, J. P. H. Verheyden, and J. G. Moffatt,

J. Org. Chem., 41, 3010 (1976); c) R. Youssefeyeh, D. Tegg, J. P. H. Verheyden, G. H. Jones, and J. G. Moffatt, Tetrahedron Lett., 1977, 435; d) J. A. Secrist III and W. J. Winter, J. Am. Chem. Soc., 100, 2554 (1978); e) C. M. Richards, J. P. H. Verheyden, and J. G. Moffatt, Carbohydr. Res., 100, 315 (1982).

- 18)  $5 - [(2S, 3S, 4R, 5R)-3,4-\text{イソフロロヒリデンジオキシ}-5-\text{ヒドロキシメチル} \times 4\text{ルテトラヒドロフラン}-2-\text{イル}] \text{ララシル}^{19)}$  から  $\text{7E=IL}$  誘導体 [16c] への NMR ( $^1\text{H}$  と  $^{13}\text{C}$ ) スペクトルの変化は、 $2 - [(2S, 3S, 4R, 5R)-3,4-\text{イソフロロヒリデンジオキシ}-5-\text{ヒドロキシメチル} \times 4\text{ルテトラヒドロフラン}-2-\text{イル}] \text{酢酸メチル}^{20)}$  から  $2 - [(2S^*, 3S^*, 4S^*, 5R^*)-3,4-\text{イソフロロヒリデンジオキシ}-5-\text{ヒドロキシメチル}-5-\text{ヒドロテトラヒドロフラン}-2-\text{イル}] \text{酢酸メチル}$  に構造が変化したときこれと非常によく似ている。したがってアミノ炭素での立体配置を  $\beta$  であると決定した。
- 19)  $^{\text{D}}\text{ソイドウリシン}$  から文献記載の方法<sup>21)</sup>に従って合成した。 $^1\text{H}$  NMR ( $\text{ジメチル}-d_6$  スルホキシド)  $\delta$  1.27 と 1.49 (s,  $\text{イソフロロヒリデンCH}_3$ ), 3.53 (m,  $\text{CH}_2\text{OH}$ ), 3.91 (s-様,  $J = 4.0\text{ Hz}$ ,  $\text{H}_5$ ), 4.6-5.0 (m,  $\text{H}_2$ ,  $\text{H}_3$ , および  $\text{H}_4$ ), 7.55 (s,  $=\text{CH}$ ), 10.93 と 11.14 (br,  $\text{NH}$ );  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{ジメチル}-d_6$  スルホキシド)  $\delta$  25.45, 27.42, 61.74, 80.30, 81.55, 83.91, 84.83, 110.40, 112.81, 140.03, 151.05, 163.27。
- 20)  $^1\text{H}$  と  $^{13}\text{C}$  NMR  $\tau$ - $\tau$ -に関してはつきの文献を参照： H. Ohru, G. H. Jones, J. G. Moffatt, M. L. Maddox, A. T. Christensen, and S. K. Byram, J. Am. Chem. Soc., 97, 4602 (1975).
- 21) A. M. Michelson and W. E. Cohn, Biochem., 1, 490 (1962).
- 22) アンガストマイシン A や C のうち  $1'-\text{ヒドロキシメチルボヌクレオシド}$  は文献 6 参照。
- 23) 二の項の一部はすでに公表されている。 T. Sato and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 21, 2535 (1980).
- 24) 二の項の一部はすでに公表されている。 T. Sato, M. Watanabe, and R. Noyori, Chem. Lett., 1980, 679.

- 25)  $\alpha, \alpha, \alpha', \alpha'$ -テトラプロモアセトンと2,5-ジメチルフランからZn/Ag合金を用いて66%の収率で合成した。T. Sato and R. Noyori, Bull. Chem. Soc. Jpn., 51, 2745 (1978).
- 26) 奥型的なH<sub>6</sub>とH<sub>7</sub>の化学シフト値はつきりとしている。[43] (R=H), 4.53; [43] (R=HとCH<sub>3</sub>), 4.30と4.51; [43] (R=Hとn-(<sub>5</sub>H)<sub>11</sub>), 4.33と4.49; [43] (R=n-(<sub>5</sub>H)<sub>11</sub>とn-(<sub>5</sub>H)<sub>11</sub>), 4.30。
- 27) H. Bredereck, F. Effenberger, and T. Brendle, Angew. Chem., Int. Ed. Engl., 5, 132 (1966); H. H. Wasserman and J. L. Ives, J. Org. Chem., 43, 3238 (1978).
- 28) [46]と5'-O-トリニル誘導体の<sup>1</sup>H NMRスペクトルは、1'位のビリデンメチル基に由来するシグナルをδ1.32と1.56 (Δδ=0.24 ppm)に示す。一方α異性体のメチル基のシグナルは、δ1.27と1.39 (Δδ=0.12 ppm)に現われる。C. K. Chu, I. Wempen, K. A. Watanabe, and J. J. Fox, J. Org. Chem., 41, 2793 (1976).
- 29) 2項の研究の一部はすでに公表されている。T. Sato, H. Kobayashi, and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 21, 1971 (1980); Heterocycles, 15, 321 (1981).
- 30) 環化は渡辺らの方法に従って行われた。K. A. Watanabe, U. Reichman, C. K. Chu, and J. J. Fox, "Nucleic Acid Chemistry", Part 1, L. B. Townsend and R. S. Tipson Ed., Wiley-Interscience, New York, N.Y., 1978, p 273.
- 31) あるスクレオニドのC-2'またはC-3'位にメチル基を導入すると、酵素によって分解されにくくなり生物活性が著しく向上することは知られている。<sup>32)</sup> さらに2'-メチルスクレオニドは、2'-水酸基の化学的不活性化<sup>13)</sup>または普通のリボフューリル骨格のコンホメーションの変化により2'-デオキシスクレオニドに擬態することができる。
- 32) E. Walton, S. R. Jenkins, R. F. Nutt, M. Zimmermann, and F. W. Holly, J. Am. Chem. Soc., 88, 4524 (1966); S. R. Jenkins, B. Arison, and E. Walton, J. Org. Chem., 33, 2490 (1968).
- 33) J. G. Buchanan and J. C. P. Schwarz, J. Chem. Soc., 1962, 4770; J. Lehrfeld, J. Org. Chem., 32, 2544 (1967).

- 34) R. D. Clark and C. H. Heathcock, J. Org. Chem., 41, 636 (1976); 文獻 25.
- 35) E. LeGoff, J. Org. Chem., 29, 2048 (1964).
- 36) C. Rappe, Acta Chem. Scand., 16, 2467 (1962).
- 37) K. Y. Novitskiy, V. P. Volkov, L. P. Shayderova, and Y. K. Yurev, Zhur. Obshchey Khim., 31, 136 (1961).
- 38) 二の新化合物には正確な元素分析値は得てない。しかし各種の入ペクトルからもまた一般的でかつ直截的な合成ルートからも二の構造式が支持される。

### 第三章

#### ホモ C-スクレオシドの合成

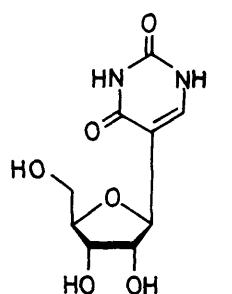
2-(2,3- $\text{\textcircled{O}}$ -イソプロピロピロリデン-5- $\text{\textcircled{O}}$ -トリキル- $\beta$ -D-リボフラノシル)酢酸メチルを水素化リチウムアルミニウムで還元すると 2-(2,3- $\text{\textcircled{O}}$ -イソプロピロピロリデン-5- $\text{\textcircled{O}}$ -トリキル- $\beta$ -D-リボフラノシル)エタノールが得られる。引きつづいて、トシリ化、シアンイオンによる置換、ニトリルの加水分解、そしてジアゾメタンによるメチル化を行なうと 3-(2,3- $\text{\textcircled{O}}$ -イソプロピロピロリデン-5- $\text{\textcircled{O}}$ -トリキル- $\beta$ -D-リボフラノシル)ピロピロオニン酸メチルが得られる。塩基性条件下でホルミル化を行なうとヨウ化メチルでメチル化すると 2-[2,3- $\text{\textcircled{O}}$ -イソプロピロリデン-5- $\text{\textcircled{O}}$ -トリキル- $\beta$ -D-リボフラノシル]メチル]-3-メトキシアクリル酸メチルが得られる。塩基を用いてニ $\alpha$ メトキシアクリル酸エステルと尿素を縮合させた後、脱保護を行なうと 5-[ $(\beta$ -D-リボフラノシル)メチル]-ウラシルが得られる。同様に、ニ $\alpha$ メトキシアクリル酸エステルとチオ尿素またはグアニジンを縮合させると脱保護し下後に、5-[ $(\beta$ -D-リボフラノシル)メチル]-2-チオウラシルと 5-[ $(\beta$ -D-リボフラノシル)メチル]イソシトシンがそれぞれ得られる。ニ $\alpha$ メトキシアクリル酸エステルをオゾン分解すると 3-(2,3- $\text{\textcircled{O}}$ -イソプロピロピロリデン-5- $\text{\textcircled{O}}$ -トリキル- $\beta$ -D-リボフラノシル)ピルビン酸メチルが得られ、これはカルバモイルメチレントリフェニルホスホランと縮合すると 2-[2,3- $\text{\textcircled{O}}$ -イソプロピロピロリデン-5- $\text{\textcircled{O}}$ -トリキル- $\beta$ -D-リボフラノシル]メチル]スマラミック酸メチルと 2-[2,3- $\text{\textcircled{O}}$ -イソプロピロピロリデン-5- $\text{\textcircled{O}}$ -トリキル- $\beta$ -D-リボフラノシル]メチル]マレイミドの混合物を与える。後者を脱保護すると 2-[ $(\beta$ -D-リボフラノシル)メチル]マレイミドが得られる。ニ $\alpha$ ケトエステルとヒドラジン酢酸エチルを縮合させた後、環化を行なうと 3-[2,3- $\text{\textcircled{O}}$ -イソプロピロリデン-5- $\text{\textcircled{O}}$ -トリキル-

$\beta$ -D-リボフラニル)×4IV-5-メトキシカルボニル-4-ヒドロキシピラゾールが得られる。ニアメチルエステルを加アソニア分解した後に脱保護を行なうと3-[ $(\beta$ -D-リボフラニル)×4IV]-5-カルバモイル-4-ヒドロキシピラゾールが得られる。2-(2,3-O-イソフロロピリデン)-5-O-エーブルジメチルシリル- $\beta$ -D-リボフラニル酢酸メチルを水素化ジイリブリルアルミニウムで還元した後、メトキシカルボニルメチレントリエニルオクタノランと反応させると4-(2,3-O-イソフロロピリデン)-5-O-エーブルジメチルシリル- $\beta$ -D-リボフラニルクロトン酸メチルが得られる。ニアメチルエステルをジアゾメタンと反応させた後、臭素で処理すると3-メトキシカルボニル-4-[ $(2,3-O-イソフロロピリデン)-5-O-エーブルジメチルシリル- $\beta$ -D-リボフラニル]メチルが得られる。ニアピラゾールを加アソニア分解した後、脱保護すると3-カルバモイル-4-[ $(\beta$ -D-リボフラニル)メチル]ピラゾールが得られる。$

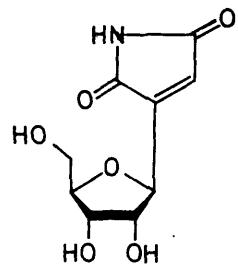
## 1. 緒言

天然から得られるC-ヌクレオシドすなわちアソイドウリシン[1]、ショウドマイシン[2]、ピラゾマイシン[3]等は、ユニークな構造および顯著な生理活性のため非常に注目されて<sup>1)</sup>いる。本モヌクレオシドの諸導体すなわち[4]や[5]<sup>2)</sup>もまた生化学的観点から重要である。そのため著者らは、本モヌ-ヌクレオシド-チッ素塩基の炭素原子と $\beta$ -リボースのC-1原子が一つメチレンで結合して<sup>3)</sup>いるものを合成を計画した。本章では、このタイプの化合物-[6]-[8]で不されるようすはC-ヌクレオシドの類縁体-、効果的な合成法を記述する。

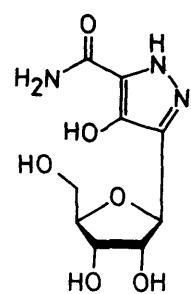
## 2. 結果と考察



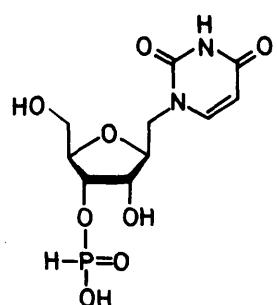
[1]



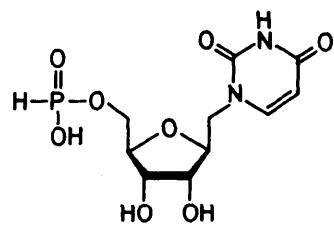
[2]



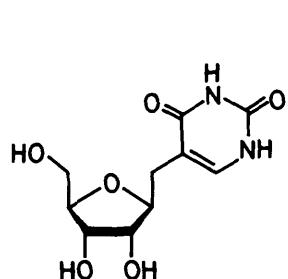
[3]



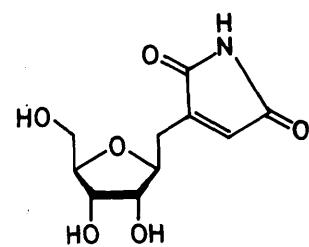
[4]



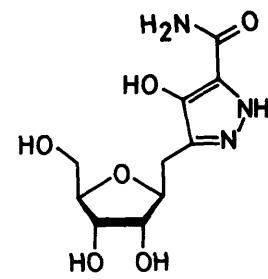
[5]



[6]



[7]



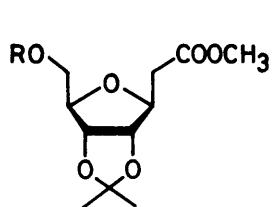
[8]

## 2.1 ピソミシン木モヌスクレオシドの合成<sup>4)</sup> 合成はキラ

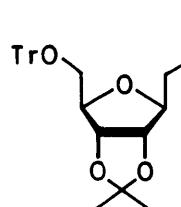
ルなヒドロキシエステル[9]から出発した。この化合物はD-リボースから<sup>5)</sup>または $\alpha, \alpha, \alpha', \alpha'$ -テトラブロモアセトンとフランとの遷移金属を用いた3+4型反応をキーステップとした反応<sup>6,7)</sup>からも容易に合成できる。THF中-20°Cでトリアル誘導体[10]<sup>5)</sup>を水素化リチウムアルミニウムで還元するとアルコール[11]が83%の収率で得られた。[11]をピソシン中でキートルエンスルホニルクロリドと処理するとトシラート[12]が得られた。これにアセトニトリル中で、3当量<sup>8)</sup>のシアニ化カリウムと0.1当量のジシクロヘキサノ-18-クラウン-6を働きかせてニトリル[13]を67%の収率で得た。[13]をエチレングリコール中水酸化カリウム<sup>9)</sup>と反応させて加水分解した後、エーテル中ジアゾメタンを用いてメチル化してメチルエステル[14]を32%の総収率で得た(消費された[13]を基準にすると74%の収率である)。この化合物をTHF中リチウムジイリヤロビルアミドと反応させた後、ギ酸メチルと反応させ[15]を得た。つれて[15]は単離することができなく、DMF中ヨウ化メチルと反応させ、(E)-エーテル[16]を得た。この化合物のIRスペクトルは1696と1634cm<sup>-1</sup>にカルボニル基と二重結合に特徴的なシグナルを示す。<sup>1</sup>H NMRスペクトルは、2.9メトキニ水素の吸収をδ 3.69( $\text{COOCH}_3$ )と3.75( $=\text{CHOCH}_3$ )に示す。[16]と尿素をエタノール性ナトリウムエトキシドを用いて縮合すると5'-置換ウラニル誘導体[17]が35%の収率で得られた。この化合物の<sup>13</sup>C NMRシグナルは、δ 25.79と27.58( $\Delta\delta = 1.79$  ppm)に観察され、これよりこの化合物が $\beta$ 配置を有して113-とが明らかになった。<sup>3c)</sup> [17]をエタノール性塩化水素と短時間処理すると木モノソイドウリシン(5-[ $(\beta$ -D-リボフランニル)メチル]ウラニル)[6]が得られた。

中間体[16]の有用性を木モ-2-4オブソイドウリシン(5-[ $(\beta$ -D-リボフランニル)メチル]-2-4オウラニル)[19]と木モブソイドイソキシジン(5-[ $(\beta$ -D-リボフランニル)メチル]-1イリシトミン[21]の合成で示した。[16]と4オ尿素の1:7混合物をナトリウムエトキシドの存在下、エタノール中で還流して保護されて3木モ-2-4オブソ

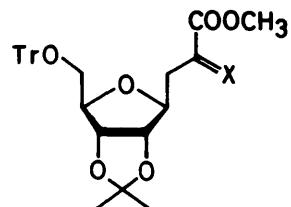
イドウリジン[18]を68%の収率で得た。[18]をメタノール性塩化水素を用いて脱保護すると[19]が得られた。同様に、[16]をアセチル化すると[20]が得られ、これを10%塩化水素メタノール溶液で処理すると[21]がHCl塩として得られた。



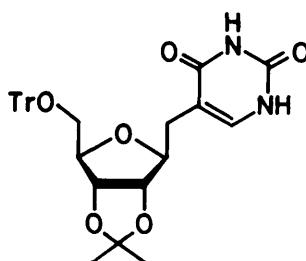
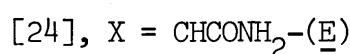
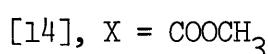
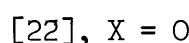
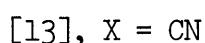
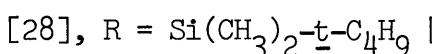
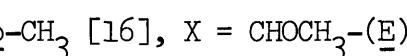
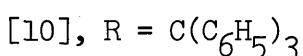
[9], R = H



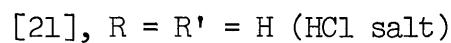
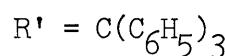
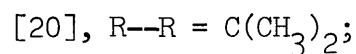
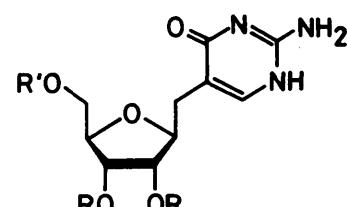
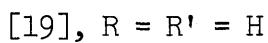
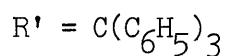
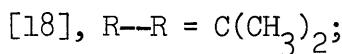
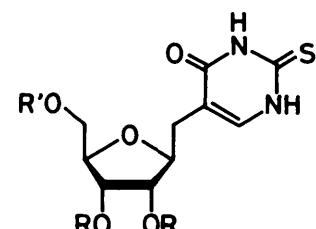
[11], X = OH



[15], X = CHOLi



[17]



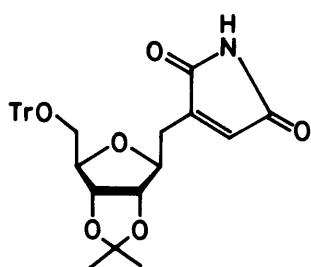
## 2.2 ホモショウドマイシンとホモピラゾマイシンの合成<sup>4)</sup>

ホモショウドマイシン(2-[ $\beta$ -D-リボフラノース]メチル)マレインミド[7]とホモピラゾマイシン(3-[ $\beta$ -D-リボフラノース]-5-カルバモイル-4-ヒドロキシピラゾリン)[8]はまた重要な中間体

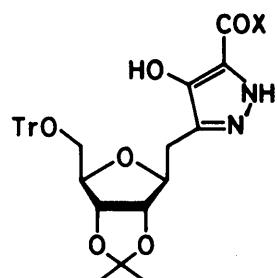
[16] から合成された。

[16] を乾燥酢酸エチル中でオゾン分解した後、ジメチルスルホドで還元的後処理<sup>10)</sup>を行なって不安定なケトエステル[22]を得た。この化合物は「スキップ」と乾燥クロロホルム中でカルボモイルメチレントリフェニルスズラン<sup>11)</sup>と Wittig 反応させた。マレイミド誘導体[23]と互に重結合を持った閉環LTB<sub>4</sub>かた化合物[24]が 23:77 の比で得られた([16]を基準にした収率は 66% である)。β構造をもつ[23]の <sup>13</sup>C NMR スペクトル(CDCl<sub>3</sub>)は、イソフロロピリデンメチル基に由来するシグナルを δ 25.53 と 27.44 ( $\delta = 1.91 \text{ ppm}$ )<sup>3c)</sup> に示す。IR スペクトルは、カルボニル基に由来する吸収を 1781 と 1728 cm<sup>-1</sup> に NH に由来する吸収を 3440 cm<sup>-1</sup> に示す。UV スペクトルは、221 nm (sh, ε 13500) にマレイミド発色団に由来する吸収を示す。[24] は、IR 吸収を 1708 (エステルカルボニル基) と 1668 cm<sup>-1</sup> (アミドカルボニル基) および 3470 と 3310 cm<sup>-1</sup> (NH) に示す。[24] の <sup>1</sup>H NMR スペクトルは、ビニル水素に由来するシグナルを δ 6.97 に一重線と 1.2 に二重線。[24] から [23] への直接変換は成功していなかったが、[24] はリサイクルして用いることができる。なぜならば [24] をオゾン分解するとケトエステル[22] が得られるからである。[23] を 9:1 トリフルオロ酢酸-水の混合物で処理するとトリニル基とイソフロロピリデン基が同時に脱保護され、結晶性ホモニヨウドマイシン[7]が 90% の収率で得られた。

ケトエステル[22]をメタノール、THF および水の 15:20:7 の混合溶媒中、ヒドラジン酢酸エチル塩酸塩と酢酸ナトリウムで処理するとヒドラジン[25]が [16] を基準にして 47% の収率で得られた。[25] をメタノール中ナトリウムメトキシドを用いて環化して [26] を 37% の収率で得た。<sup>12)</sup> UV スペクトルは 228(sh, ε 14200) と 268 nm (ε 4830) に典型的な 4-ヒドロキシビラゾール発色団の吸収を示す。[26] をメタノール中で、25°C でアンモニアと反応させてアミド[27](59%, 消費原料基準の収率は 79% である)に変換した後、9:1 CF<sub>3</sub>COOH-H<sub>2</sub>O 混合物を用いて脱保護して結晶性のホモビラゾンマイシン[8]を 87% の収率で得た。

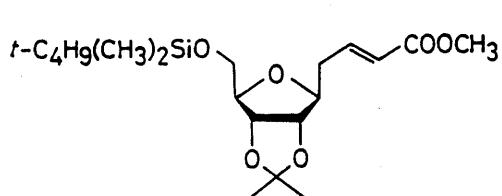


[23]

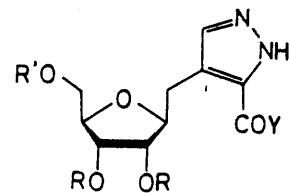
[26], X = OCH<sub>3</sub>[27], X = NH<sub>2</sub>

2・3 3-カルバモイル-4-[( $\beta$ -D-リボフラノシル) × 4

IV] ヒラゾールの合成<sup>13)</sup> シリル誘導体[28]をトルエン中-78°Cで水素化ジイリブチルアルミニウム<sup>14)</sup>で還元した後、生成したアルデヒドを亜鉛アセト酸メトキシカルボニルメタントリフェニルホスホラン<sup>15)</sup>と反応させて、 $\alpha$ , $\beta$ -不飽和エステル[29]を54%の収率で得た(消費原料基準の収率は84%である)。[29]の<sup>1</sup>H NMRスペクトルは、ビニル水素に由来するシグナルを δ 5.86(dt, J=1.4, 16.0 Hz) と 6.90(dt, J=7.0,



[29]

[30], R-R = (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; R' =

$\text{Si}(\text{CH}_3)_2\text{-t-C}_4\text{H}_9$ ; Y =  
OCH<sub>3</sub>

[31], R-R = C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>; R' =

$\text{Si}(\text{CH}_3)_2\text{-t-C}_4\text{H}_9$ ; Y =  
NH<sub>2</sub>

[32], R = R' = H; Y = NH<sub>2</sub>

$16.0\text{ Hz}$ )に示した。 $[29]$ とジアゾメタンを1,3-双極子付加反応させた後、生じたピラゾリンを臭素を用いて芳香族化してピラゾール $[30]$ を得た。 $[30]$ のUVスペクトルは、 $221\text{ nm} (\epsilon 7350)$ に  $\beta$ -アルコキシカルボニルピラゾール発色团に由来する吸収を示した。 $[30]$ をメタノール中、アニモニアと反応させてアミド $[31]$ に変換し下後、 $[31]$ を9:1トリフルオロ酢酸-水混合物と処理して $\beta$ -カルバモイル-4-[( $\beta$ -D-リボフラニル)メチル]ピラゾール $[32]$ を85%の收率で得た。

### 3 結論

上述したように木モヌクレオシドの直載的合成法が実現した。この方法はじつに一般的でありかつ立体化学的に疑う余地がない。 $[9]$ のようなタイプの発物質は、種々のジプロモまたはエラーブロモ化されたケトンとフラン誘導体から合成<sup>6,7)</sup>できるので、この方法は、分枝糖を有する誘導体の合成に非常に有効である。

木モショウドマイシン $[7]$ は、*in vivo*で S-180(マウス, T/C = 152.8%, 20 mg/kg) & L1210(マウス, T/C = 113%, 20 mg/kg) の抗がん活性を示した。

### 4 実験

4.1 測定機器および実験操作 記載した融点は未補正値である。IRスペクトルは、クロロホルム中で JASCO IRA-1 型分光光度計を用いて測定した。 $^1\text{H}$ NMRスペクトルは、Varian HA-100D 型装置を用い、 $^{13}\text{C}$ NMRスペクトルは、Varian CFT-20 型装置(20 MHz)または JEOL FX-100 型装置(25 MHz)を用いた。化学シフトは  $\delta$  値で表されし、テトラメチルシリラン( $\delta = 0$ )を内部標準物質に用いた。シグナルの分裂様式は、s, シングルレット; d, ダブルレット; t, トリプルレット;

g, クオルテット; m, マルチプロレットと略記した。UVスペクトルは、日立製 323型装置を用いて測定した。旋光度は、JASCO DIP-SL型装置を用いて測定した。薄層クロマトグラフィー (TLC) は、E. Merck 製 Kieselgel 60 F<sub>254</sub> (0.25 mm) を用い、分取用 TLC には、E. Merck 製 シリカゲル 60 PF<sub>254</sub> を 20 cm × 20 cm のガラス板に厚さ 1 mm にコートイングしたもの用いた。スポットの位置は、R<sub>f</sub> 値で示した。カラムクロマトグラフィーには E. Merck 製 kieselgel 60 (70-230 メッシュ) を用いた。トリオル諸導体の分離には、希アソニモニア水で處理したシリカゲルを使用した<sup>16)</sup>。元素分析は、薩次薬品工業株式会社中央研究所および名古屋大学工学部応用化学教室に依頼した。

4.2 溶媒と使用した物質 ジニクロヘキサノ-18-クラウン-6, ティアニジン塩酸塩、ニアニ化カリウム、尿素、およびチオ尿素は減圧下 (0.05 mmHg) 20°C で 24 時間五酸化リン上で乾燥した。THF はナトリウムベンゾフエンから蒸留した。メタールとエタールはマグネシウムから蒸留した。トルエン、ピリシン、アセトニトリル、ジイリプロピルアミン および N,N-ジメチルホルムアミド (DMF) は水素化カルシウムから蒸留した。酢酸エチルと塩化メチレンは五酸化リンから蒸留した。その他の市販の物質および溶媒はそのまま使用した。

4.3 2-(2,3-O-イソプロピロヒドリデン-β-D-リボフラン)IV

酢酸メチル [9] 2-(2,3-O-イソプロピロヒドリデン-β-D-リボフラン)IV の酢酸ラクトン (212 mg, 1 mmol)<sup>7a)</sup> の乾燥メタール (3 ml) 溶液中に、ナトリウムメトキシド (54 mg, 1 mmol) のメタール (2 ml) 溶液を加えた。少し黄色の反応混合物を 0°C で 45 分間攪拌した後、飽和 NH<sub>4</sub>Cl 水で中和した。減圧濃縮した後、残渣をクロロホルム (15 ml × 3) で抽出した。クロロホルム層を乾燥 (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) 後濃縮した。無色のオイル状の残渣 (245 mg, 100%) は次のステップに直接用いた。 $[\alpha]_D^{20}$  -6.34° ( $\leq 1.31$ , CHCl<sub>3</sub>) (文献値<sup>5)</sup> -6.6°)。

4.4 2-(2,3-O-イソロビ<sup>o</sup>リテニ-5-O-トリフル- $\beta$ -D-

リボフラニル)エタノール [11] [10] (11.0g, 22.0 mmol)<sup>5)</sup> の THF (20ml) 溶液中に -20°C で LiAlH<sub>4</sub> の THF 溶液 (0.5 mol dm<sup>-3</sup> 溶液, 46 ml, 23 mmol) を加えた。反応混合物を 1 時間攪拌した後、室温まで昇温した。20 分後、エーテル (100ml) と飽和 NH<sub>4</sub>Cl 水 (20ml) を加えた。混合物をセライト 545 層を通して口過した。セライト層は酢酸エチル (100ml) で洗浄した。口液と洗液を合せた後、乾燥 (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)、濃縮して [11] を無色のシロップ (8.4g, 83%) とし得た (<sup>1</sup>H NMR 分析より純品であった)。この化合物は次のステップに直接用いた。  
 $[\alpha]_D^{20} = -18.1^\circ$  ( $\leq 0.16$ , CHCl<sub>3</sub>); R<sub>f</sub> = 0.35 (3:2 ヘキサン-酢酸エチル); IR 3560 cm<sup>-1</sup> (OH); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 1.33 & 1.53 (s, 1イソロビ<sup>o</sup>リテニ CH<sub>3</sub>), 1.95 (m, CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>OH), 2.24 (br, OH), 3.17 (dd, J = 4.8, 10.5 Hz, H<sub>5'a</sub>), 3.32 (dd, J = 4.2, 10.5 Hz, H<sub>5'b</sub>), 3.83 (m, H<sub>4'</sub> & CH<sub>2</sub>OH), 4.12 (m, H<sub>1'</sub>), 4.42 (dd, J = 5.2, 6.2 Hz, H<sub>2'</sub>), 4.60 (dd, J = 3.5, 6.2 Hz, H<sub>3'</sub>), 7.36 (m, Tr); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 25.68, 27.59, 36.08, 60.67, 82.39, 83.49, 83.85, 85.01, 114.51, 127.11, 127.84, 128.36, 128.84, 143.98。分析値: C, 75.35; H, 7.16%。C<sub>29</sub>H<sub>35</sub>O<sub>5</sub> & 179 計算値: C, 75.63; H, 7.00%。

4.5 2-(2,3-O-イソロビ<sup>o</sup>リテニ-5-O-トリフル- $\beta$ -D-

リボフランニル)エトロ-トルエンスルホナート [12] [11] (7.50g, 16.0 mmol) とピリジン溶液 (40ml) 中に 0°C で  $\beta$ -トルエンスルホニウムヨウ化物 (4.0g, 21 mmol) とピリジン (40ml) 溶液を 10 分間で加えた。反応混合物を同一温度で 15 時間攪拌後、ベンゼン (400ml) で希釈した。混合物を水 (30ml), 5% HCl (40ml × 5), 3% NaHCO<sub>3</sub> (40ml × 5), 飽和食塩水 (40ml) で洗浄後、乾燥 (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) した。濃縮して無色の残渣を得た。これをシリカゲルカラム (12 × 2 グラム- (3:2 ヘキサン-酢酸エチル) に供して 6.10g (63%) の [12] を無色のシロップとし得た。さらに未反応の [11] を 2.20g (29%) 回収した。 $[\alpha]_D^{20} = -7.82^\circ$  ( $\leq 0.435$ , CHCl<sub>3</sub>); R<sub>f</sub> = 0.60 (3:2 ヘキサ

ン-酢酸エチル);  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.29 & 1.48 (s, 1, 1  $\text{H}$   $\text{J} = 7.0 \text{ Hz}$ ) テン ( $\text{CH}_3$ ), 2.04 (m,  $\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OTs}$ ), 2.35 (s,  $\text{CH}_3$ ), 3.11 (dd,  $\text{J} = 5.0, 10.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{5'a}$ ), 3.25 (dd,  $\text{J} = 4.0, 10.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{5'b}$ ), 4.02 (m,  $\text{H}_{4'}$ ), 4.20 (m,  $\text{H}_{1'}$  &  $\text{CH}_2\text{OTs}$ ), 4.34 (dd,  $\text{J} = 4.9, 6.2 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{2'}$ ), 4.55 (dd,  $\text{J} = 4.0, 6.2 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{3'}$ ), 7.40 (m, Tr &  $\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4$ );  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  21.48, 25.67, 27.53, 33.33, 64.37, 67.33, 80.79, 82.49, 83.47, 84.82, 86.83, 114.44, 127.09, 127.85, 128.34, 128.78, 129.77, 143.97,

4.6 3-(2,3-O-イソプロピロリデン-5-O-トリル-4IV- $\beta$ -D-リボフラニル) ロボピオニトリル [13] [12] (5.50g, 9.1mmol), シアン化カリウム (1.77g, 27.3mmol), ジシクロヘキサン-18-ヨウアン-6 (302mg, 0.9mmol) およびアセトニトリル (40ml) の混合物をアルゴン下 15 時間還流した。<sup>8)</sup> 室温まで冷却後濃縮して残渣を得た。これを酢酸エチル (200ml) で洗浄した。酢酸エチル層を水 (40ml) で洗浄した。有機層を乾燥 ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )、濃縮、そしてシリカゲルカラムクロマトグラフ (5=1 ヘキサン-酢酸エチル) に供して 2.90g (67%) の [13] を白色の固体として得た。mp 120-124°C;  $[\alpha]_{D}^{20} -11.9^\circ$  ( $c$  0.345,  $\text{CHCl}_3$ );  $R_f = 0.79$  (1:1 ヘキサン-酢酸エチル); IR 2242  $\text{cm}^{-1}$  (CN);  $^1\text{H}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.33 & 1.52 (s, 1, 1  $\text{H}$  テン ( $\text{CH}_3$ ), 1.93 (m,  $\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CN}$ ), 2.42 (t-様,  $\text{J} = 7.3 \text{ Hz}$ ,  $\text{CH}_2\text{CN}$ ), 3.17 (dd,  $\text{J} = 4.5, 10.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{5'a}$ ), 3.31 (dd,  $\text{J} = 3.8, 10.0 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{5'b}$ ), 3.93 (m,  $\text{H}_{4'}$ ), 4.15 (m,  $\text{H}_{1'}$ ), 4.35 (dd,  $\text{J} = 5.0, 6.3 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{2'}$ ), 4.62 (dd,  $\text{J} = 3.8, 6.3 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_{3'}$ ), 7.30 (m, Tr);  $^{13}\text{C}$  NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  23.78, 25.68, 27.56, 29.76, 64.39, 82.62, 83.59, 84.51, 86.96, 114.61, 119.06, 127.18, 127.91, 128.36, 128.82, 143.94。分析値: C, 77.09; H, 6.80; N, 2.92%。 $\text{C}_{30}\text{H}_{31}\text{O}_4\text{N} \approx 179$  計算値: C, 76.73; H, 6.65; N, 2.98%。

4.7 3-(2,3-O-イソプロピロリデン-5-O-トリル-4IV- $\beta$ -D-リボフラニル) ロボピオニ酸メチル [14] [13] (980mg, 2.1mmol), 粉末 KOH (230mg, 4.2mmol) および市販エチレングリコール (20ml) の混合物をアルゴン下 120°C で 20 時間攪拌した。<sup>9)</sup> 反応混合物を室

温まで冷却後、酢酸エチル(250ml), 5% HCl(70ml), および水(20ml)の混合物中で沈降させ込んだ。水層を酢酸エチル(50ml×2)で抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄後、乾燥(Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)、濃縮した。残渣を酢酸エチル(5ml)に溶解した後、ニトロ中でエーテル溶液のジアゾメタンを加えた。混合物を濃縮してオイルを得た。これをシリカルカラムクロマトグラフィー(5=1 ヘキサン-酢酸エチル)に供して310mg(32%)の[14]を無色シロップとして得た。未反応の[13]を580mg(57%)回収した。 $[\alpha]_D^{20} = -1.51^\circ$  ( $\pm 0.265$ , CHCl<sub>3</sub>); R<sub>f</sub> = 0.29 (5=1 ヘキサン-酢酸エチル); IR 1732 cm<sup>-1</sup> (C=O); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 1.33 & 1.54 (s, 1つ J° ロビンソンテイン CH<sub>3</sub>), 1.99 (m, CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>COOCH<sub>3</sub>), 2.52 (t-様, J = 7.2 Hz, CH<sub>2</sub>(COOCH<sub>3</sub>)), 3.17 (dd, J = 5.0, 10.0 Hz, H<sub>5'a</sub>), 3.30 (dd, J = 4.1, 10.0 Hz, H<sub>5'b</sub>), 3.68 (s, OCH<sub>3</sub>), 3.93 (m, H<sub>4'</sub>), 4.12 (m, H<sub>1'</sub>), 4.36 (dd, J = 5.0, 6.2 Hz, H<sub>2'</sub>), 4.59 (dd, J = 3.5, 6.2 Hz, H<sub>3'</sub>), 7.30 (m, Tr); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 25.27, 27.59, 29.12, 30.39, 51.44, 64.57, 82.63, 83.38, 83.48, 84.90, 86.84, 114.31, 127.06, 127.84, 128.34, 128.88, 144.09, 173.39。分析値: C, 74.12; H, 6.89%。C<sub>31</sub>H<sub>34</sub>O<sub>6</sub> と一致。計算値: C, 74.08; H, 6.82%。

#### 4-8 2-(2,3-0-イリノロビオソテン-5-0-トリナイル-β- -リボフランシル)-3-メトキシアクリル酸エチル[16]

ジイリノロビオルアミン(1.4 ml, 10 mmol)と n-C<sub>4</sub>HgLi (1.5 mol dm<sup>-3</sup> ヘキサン溶液, 7.5 ml, 11 mmol) および THF (10 ml) から使用直前 n 調整したリチウムジイリノロビオルアミドの溶液中にアルゴン下で[14] (2.5 g, 5 mmol) の THF (20 ml) 溶液を -78°C で加えた。反応混合物を同一温度で 30 分間攪拌し下後、ニトロ中でギ酸エチル(1.5 ml, 25 mmol)を加えた。-78°C でさらに 30 分間攪拌した後、0°C に温度を上げた。反応混合物を 4 時間攪拌後、濃縮した。残渣を 15 ml の乾燥 DMF に溶解させた後、アルゴン下で 20°C でヨウ化エチル(1.5 ml, 25 mmol)で処理した。混合物を 20°C で 12 時間攪拌した後、濃縮した。残渣をベンゼン(30 ml)で抽出した後、飽和食塩水(10 ml)で洗浄した。水層

をベンゼン(15ml)で抽出した。有機層を乾燥( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )、濃縮してオイルを得た。これをシリカゲルカラムクロマトグラフィーに供した。  
 30:1 ベンゼン-酢酸エチル混合溶媒で溶出すると 2.41g (90%) の [16] が無色のシロップとして得られた。 $R_f = 0.40$  (9:1 ベンゼン-酢酸エチル); IR  $1634 (\text{C}=\text{C}), 1696 \text{ cm}^{-1} (\text{C}=\text{O})$ ;  $^1\text{H NMR} (\text{CDCl}_3)$  δ 1.30 と 1.49 (s, 1つ  $\text{CH}_3$ ), 2.57 (m,  $\text{CH}_2\text{C}=$ ), 3.15 (dd,  $J = 5.0, 10.3 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_5'a$ ), 3.29 (dd,  $J = 4.8, 10.3 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_5'b$ ), 3.69 と 3.75 (s,  $2\text{CH}_3$ ), 4.11 (m,  $\text{H}_1'$  と  $\text{H}_4'$ ), 4.41 (dd,  $J = 3.5, 6.2 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_2'$ ), 4.42 (dd,  $J = 4.0, 6.2 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3'$ ), 7.30 (m, Tr と ピニル水素);  $^{13}\text{C NMR} (\text{CDCl}_3)$  δ 25.87, 27.64, 28.75, 51.19, 61.35, 64.62, 82.75, 83.19, 83.49, 84.78, 86.79, 106.74, 113.64, 126.78, 127.00, 127.81, 128.96, 144.21, 160.32, 168.50。

#### 4.9 5-[(2,3-O-イソアロピリデン-5-O-トリフルオロ-β-D-リボフラン-3'-UL)×4UL]ウラニル [17]

[16] (883mg, 1.66 mmol), 尿素 (720mg, 11.6 mmol) および  $1 \text{ mol dm}^{-3}$  エタノール性ナトリウムエトキシド溶液 (12ml, 12mmol) をアルゴン下 24 時間還流した。減圧下に濃縮した。残渣を 5ml の水に溶解させた後、 $1 \text{ mol dm}^{-3}$  の  $\text{HCl}$  で中和。そしてすばやく酢酸エチル (7ml × 3) で抽出した。酢酸エチル層を乾燥( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )濃縮した。得られたオイルをシリカゲルカラムクロマトグラフィー-(5:1 ベンゼン-メタノール) に供した。化合物 [17] が白色の混沫として得られた。収率は 35% (312mg) であった。 $[x]_D^{20} = -13.7^\circ$  ( $c 0.205, \text{CHCl}_3$ );  $R_f = 0.26$  (7:1 ベンゼン-メタノール);  $^1\text{H NMR} (\text{CDCl}_3)$  δ 1.30 と 1.50 (s, 1つ  $\text{CH}_3$ ), 2.66 (m,  $\text{CH}_2$ -ウラニル), 3.26 (m,  $\text{H}_5'$ ), 4.13 (m,  $\text{H}_1'$  と  $\text{H}_4'$ ), 4.44 (dd,  $J = 4.1, 6.3 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_2'$ ), 4.62 (dd,  $J = 3.5, 6.3 \text{ Hz}$ ,  $\text{H}_3'$ ), 7.30 (m, Tr);  $^{13}\text{C NMR} (\text{CDCl}_3)$  δ 25.79, 27.58, 30.26, 64.40, 82.41, 82.56, 82.91, 83.56, 84.65, 110.76, 114.42, 127.22, 127.91, 128.87, 138.72, 143.97, 152.57, 164.27; UV  $\lambda_{\text{max}} (\text{CH}_3\text{OH})$  264 nm ( $\epsilon 6850$ )。分析値: C, 70.23; H, 6.23; N, 4.61%。 $C_{32}\text{H}_{32}\text{O}_6\text{N}_2$  と一致。計算値: C, 71.09; H, 5.97; N, 5.18%。

4-10 5-[ $(2,3-\text{O}-\text{1'}\text{H}^{\text{a}}\text{P}^{\text{b}}\text{O})\text{C}_2\text{H}_4\text{C}_2\text{H}_5$ ]-2-4オウラニル [18] [16] (535 mg, 1 mmol), 4オウラニル (532 mg, 7 mmol) およびエタノール性ナトリウムエトキシド (7 ml, エトキシド: 1 ≈ 7 mmol) の混合物をアルゴン下 12 時間攪拌した。濃縮後、残渣を水 (10 ml) に溶解した。1 mol dm<sup>-3</sup> HCl で中和後、酢酸エチル (20 ml, 10 ml × 2) で抽出した。酢酸エチル層を乾燥 (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)。濃縮後 TLC 分取 (15 = 1 ベンゼン - × 1 - ベンゼン) に供して [18] を白色の泡沫として得た (378 mg, 68%)。[ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>20</sup> -14.1° ( $\leq 0.255$ , CHCl<sub>3</sub>); R<sub>f</sub> = 0.43 (15 = 1 ベンゼン - × 1 - ベンゼン); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 1.32 & 1.52 (s, 1' H<sup>a</sup> P<sup>b</sup>OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 2.63 (m, CH<sub>2</sub>-2-4オウラニル), 3.24 (m, H<sub>5'</sub>), 4.16 (m, H<sub>1'</sub> & H<sub>4'</sub>), 4.40 (dd, J = 3.2, 6.0 Hz, H<sub>2'</sub>), 4.60 (dd, J = 3.0, 6.0 Hz, H<sub>3'</sub>), 7.35 (m, Tr), 10.50 (br, NH); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 25.66, 27.68, 30.13, 64.33, 82.61, 82.71, 83.64, 84.50, 87.06, 114.60, 115.28, 127.11, 127.31, 127.94, 128.87, 138.63, 143.83, 144.06, 161.21, 174.93; UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 274 nm (ε 11400), 293 (9950)。分析値: m/z, 414.1845。C<sub>27</sub>H<sub>26</sub>O<sub>4</sub> & 1 ≈ 計算値: (M-(B+(CH<sub>2</sub>+H))), 414.1859。

4-11 5-[ $(2,3-\text{O}-\text{1'}\text{H}^{\text{a}}\text{P}^{\text{b}}\text{O})\text{C}_2\text{H}_4\text{C}_2\text{H}_5$ ]-5-O-トリウム [20] [16] (535 mg, 1 mmol), グアニジン塩酸塩 (669 mg, 7 mmol) および 1 mol dm<sup>-3</sup> エタノール性ナトリウムエトキシド溶液 (7 ml) の混合物をアルゴン下 19 時間攪拌した。減圧濃縮後、残渣を水 (5 ml) に溶解して。1 mol dm<sup>-3</sup> HCl で中和後、酢酸エチル (20 ml × 3) で抽出した。乾燥 (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)。濃縮後、分取 TLC (15 = 1 ベンゼン - × 1 - ベンゼン) に供し、化合物 [20] を白色の混沫として得た (350 mg, 65%)。[ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>20</sup> -2.08° ( $\leq 0.24$ , CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.26 (7 = 1 ベンゼン - × 1 - ベンゼン); <sup>1</sup>H NMR (ジメチルソリド <sup>13</sup>C NMR) δ 1.20 & 1.37 (s, 1' H<sup>a</sup> P<sup>b</sup>OCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>), 2.41 (m, CH<sub>2</sub>-1'リシトシン), 3.06 (m, H<sub>5'</sub>), 3.95 (m, H<sub>1'</sub> & H<sub>4'</sub>), 4.47 (m, H<sub>2'</sub> & H<sub>3'</sub>), 6.57 (br, NH<sub>2</sub>), 7.40 (m, Tr), 11.00 (br, NH); <sup>13</sup>C NMR

(ジメチル- $\alpha$ -D-リボフラニル)メチルスルホキシド)  $\delta$  25.45, 27.28, 31.10, 64.40, 81.66, 82.70, 83.91, 86.13, 110.24, 113.11, 126.95, 127.80, 128.28, 143.65, 155.22, 163.02; UV  $\lambda_{\text{max}}(\text{CH}_3\text{OH})$  293 nm ( $\epsilon$  10300)。分析値: C, 71.85; H, 6.12; N, 7.06%。 $C_{32}H_{33}O_5N_3$  c 1.29 計算値: C, 71.22; H, 6.16; N, 7.79%

#### 4-12 5-[( $\beta$ -D-リボフラニル)メチル]ウラシル (木モフ)

ソイドウリジン>[6] [17] (100mg, 0.185 mmol)  $\times$  10%  $\times$  タイ-ル性塩化水素溶液(3ml)の混合物を20°Cで40分間攪拌した。溶媒を減圧濃縮してシロップを得た。これを2mlのエーテルで3度洗浄した。標題の化合物[6] (44.4mg, 93%)が白色の粉末として得られた。mp 184-186°C;  $[\alpha]_D^{20} = -8.15^\circ$  ( $c$  0.135,  $\text{CH}_3\text{OH}$ );  $^1\text{H}$  NMR (ジメチル- $\alpha$ -D-リボフラニル)  $\delta$  2.36 (m,  $\text{CH}_2$ -ウラシル), 3.43 (m,  $\text{H}_{5'}$ ), 3.62 (m,  $\text{H}_1'$ と $\text{H}_{4'}$ ), 3.74 (m,  $\text{H}_{2'}$ と $\text{H}_{3'}$ ), 3.1-4.9 (br, OH), 7.27 (m,  $\text{H}_6$ ), 10.69と11.00 (br, NH);  $^{13}\text{C}$  NMR (ジメチル- $\alpha$ -D-リボフラニル)  $\delta$  30.06 ( $\text{CH}_2$ -ウラシル), 62.00 ( $\text{C}_{5'}$ ), 71.11, 74.33, 81.10, 84.09 (リボースの $\text{C}_1'$ - $\text{C}_4'$ ), 127.79, 139.14, 151.23, 164.60; UV  $\lambda_{\text{max}}(\text{CH}_3\text{OH})$  265 nm ( $\epsilon$  7130),  $\lambda_{\text{max}}(1 \text{ mol dm}^{-3} \text{ HCl})$  266 nm ( $\epsilon$  7080),  $\lambda_{\text{max}}(1 \text{ mol dm}^{-3} \text{ NaOH})$  285 nm ( $\epsilon$  7100)。

#### 4-13 5-[( $\beta$ -D-リボフラニル)メチル]-2-4オウラシル (木モ-2-4オフロソイドウリジン)[19]

[18] (300mg, 0.539 mmol)  $\times$  10%  $\times$  タイ-ル性塩化水素溶液(3ml)の混合物を20°Cで40分間攪拌した。溶媒を除いてシロップを得た。これをエーテル(3ml)で3度洗浄した。化合物[19]が白色の粉末として得られた(133mg, 90%)。 $^1\text{H}$  NMR (ジメチル- $\alpha$ -D-リボフラニル)  $\delta$  2.41 (m,  $\text{CH}_2$ -2-4オウラシル), 3.42 (m,  $\text{H}_{5'}$ ), 3.61 (m,  $\text{H}_1'$ と $\text{H}_{4'}$ ), 3.76 (m,  $\text{H}_{2'}$ と $\text{H}_{3'}$ ), 4.03 (br, OH), 7.31 (m,  $\text{H}_6$ ), 12.17と12.36 (br, NH);  $^{13}\text{C}$  NMR (ジメチル- $\alpha$ -D-リボフラニル)  $\delta$  30.12 ( $\text{CH}_2$ -2-4オウラシル), 61.65 ( $\text{C}_{5'}$ ), 70.86, 74.15, 80.14, 83.96 (リボースの $\text{C}_1'$ - $\text{C}_4'$ ),

114.49, 139.08, 161.45, 174.42; UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 216, 277, 290 nm (sh),  $\lambda_{\text{max}}$  (1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 216, 277, 290 nm (sh),  $\lambda_{\text{max}}$  (1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 222, 261, 290 nm。この化合物は非常に吸湿性で、分子吸光係数 ( $\epsilon$  値) を得たが出来たが、未だ。<sup>17)</sup>

4·14 5-[ $(\beta$ -D-リボフランニル) $\times$ 4IV]イソシトシン塩酸塩 (木モードソイドイソシテジン 塩酸塩) [21] [20] (125 mg, 0.232 mmol)  $\times$  10% × 21-IV 性塩化水素溶液 (3 ml) を 20°C で 50 分間攪拌した。濃縮して白色の固体を得た。これをエタノール (2 ml  $\times$  3) で共沸した。残渣をエーテル (5 ml) で 3 度洗浄した。化合物 [21] が白色の粉末として得られた (62 mg, 91%)。mp 185–188°C;  $[\alpha]_D^{20} -48.9^\circ$  ( $\pm$  0.37, CH<sub>3</sub>OH); <sup>1</sup>H NMR ( $\delta$  × 4IV-d<sub>6</sub> スル木キシド)  $\delta$  2.47 (m, CH<sub>2</sub>-イソシトシン), 3.44 (m, H<sub>5'</sub>), 3.64 (m, H<sub>1'</sub> と H<sub>4'</sub>), 3.80 (m, H<sub>2'</sub> と H<sub>3'</sub>), 3.8–5.0 (br, OH), 7.59 (s, H<sub>6</sub>), 8.49 (br, NH<sub>2</sub>); <sup>13</sup>C NMR ( $\delta$  × 4IV-d<sub>6</sub> スル木キシド)  $\delta$  29.85 (CH<sub>2</sub>-イソシトシン), 61.79 (C<sub>5'</sub>), 71.00, 74.23, 80.07, 84.30 (リボースの C<sub>1'</sub>–C<sub>4'</sub>), 113, 82, 138.05, 152.28, 160.27; UV  $\lambda_{\text{max}}$  (CH<sub>3</sub>OH) 224 ( $\epsilon$  11500), 263 nm (7830),  $\lambda_{\text{max}}$  (1 mol dm<sup>-3</sup> HCl) 223 ( $\epsilon$  12300), 264 nm (9420),  $\lambda_{\text{max}}$  (1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 232 ( $\epsilon$  11300), 281 nm (9100)。分析値: C, 40.27; H, 5.46; N, 13.60%。C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O<sub>5</sub>N<sub>3</sub>Cl · 0.5 H<sub>2</sub>O と 1 の計算値: C, 39.91; H, 5.63; N, 13.86%。

4·15 2-[ $(2,3-\underline{\text{O}}-\text{イソロビリデン}-5-\underline{\text{O}}-\text{トリ}+IV-\beta$ -D-リボフランニル) $\times$ 4IV]マレイミド [23] オレフィン性エステル IV [16] (1.07 g, 2 mmol) の酢酸エチル (20 ml) 溶液を -78°C でオゾンで処理した。乾燥したオゾンガスを反応混合物中を通して過剰のオゾンを除いた後、メタノル (1.47 ml, 20 mmol) を加えた。<sup>10)</sup> 反応混合物を -78°C で 1 時間、-78°C で 0°C で 1 時間、最後に 25°C で 1 時間攪拌した。混合物を濃縮して 3-(2,3-O-イソロビリデン-

5-O-トリカル- $\beta$ -D-リボフランシリルピロビン酸×4IV [22] を無色シロップとして得た。この物質は、IRスペクトルにおいて二重結合に由来する吸収を示さなかった。この粗生成物、乾燥クロロホルム(15ml)溶液中に 829mg(2.6mmol)のカルバモイル×4レントリカルボスチラン<sup>11)</sup>の乾燥クロロホルム(10ml)溶液を加えた。黄色の溶液を25°Cで30分間攪拌した。濃縮した後シリカゲルカラムクロマトグラフィー(10:1 ベンゼン-酢酸エチル)に供して[23](162mg, 15%)を得た。3:1 ベンゼン-酢酸エチル混合溶媒を溶出に用いて 2-[2,3-O-イソフロロセリデン-5-O-トリカル- $\beta$ -D-リボフランシリル]×4IV]アラミック酸×4IV [24] (564mg, 51%)を得た。[23]:  $[\alpha]_{D}^{20} -7.1^{\circ}$  ( $c$  0.14,  $\text{CHCl}_3$ );  $R_f = 0.46$  (3:1 ベンゼン-酢酸エチル); IR 3440(NH), 1781 & 1728  $\text{cm}^{-1}$  (C=O);  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.34 & 1.54 (s, 1'Y<sup>10</sup>ロビリデン  $\text{CH}_3$ ), 2.79 (m,  $\text{CH}_2$ -マレイミド), 3.20 (dd,  $J = 4.8, 10.5 \text{ Hz}$ , H<sub>5'a</sub>), 3.35 (dd,  $J = 4.0, 10.5 \text{ Hz}$ , H<sub>5'b</sub>), 4.18 (m, H<sub>1'</sub> & H<sub>4'</sub>), 4.45 (dd,  $J = 4.9, 6.1 \text{ Hz}$ , H<sub>2'</sub>), 4.67 (dd,  $J = 3.5, 6.1 \text{ Hz}$ , H<sub>3'</sub>), 6.51 (m, H<sub>3</sub>), 7.30 (m, Tr), 7.94 (br, NH);  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  25.53, 27.44, 29.34, 64.03, 81.96, 82.26, 83.47, 84.55, 86.74, 114.56, 127.09, 127.81, 128.59, 129.32, 143.63, 146.39, 171.09; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 221 nm(sh,  $\epsilon$  13500)。分析値: C, 73.42; H, 6.17; N, 2.67%。 $C_{32}\text{H}_{31}\text{O}_6\text{N}$  × 1.29 計算値: C, 73.12; H, 5.95; N, 2.67%。[24]:  $[\alpha]_{D}^{20} -1.6^{\circ}$  ( $c$  0.32,  $\text{CHCl}_3$ );  $R_f = 0.24$  (3:1 ベンゼン-酢酸エチル); IR 3470 & 3310(NH), 1708 & 1668  $\text{cm}^{-1}$  (C=O);  $^1\text{H NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  1.32 & 1.52 (s, 1'Y<sup>10</sup>ロビリデン  $\text{CH}_3$ ), 2.87 (dd,  $J = 9.1, 13.1 \text{ Hz}$ , H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>CC=C), 3.11 (dd,  $J = 5.0, 13.1 \text{ Hz}$ , H<sub>a</sub>H<sub>b</sub>CC=C), 3.24 (dd,  $J = 3.6, 12.8 \text{ Hz}$ , H<sub>5'a</sub>), 3.38 (dd,  $J = 4.2, 12.8 \text{ Hz}$ , H<sub>5'b</sub>), 3.74 (s, OCH<sub>3</sub>), 4.07 (m, H<sub>1'</sub> & H<sub>4'</sub>), 4.45 (dd,  $J = 5.0, 6.2 \text{ Hz}$ , H<sub>2'</sub>), 4.64 (dd,  $J = 4.8, 5.0 \text{ Hz}$ , H<sub>3'</sub>), 6.44 (br, NH), 6.97 (s, =CHCONH<sub>2</sub>), 7.30 (m, Tr);  $^{13}\text{C NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  25.69, 27.57, 32.24, 51.34, 63.39, 81.64, 82.59, 83.17, 84.25, 87.03, 114.91, 127.29, 127.94, 128.72, 134.00, 135.03, 143.56, 167.08,

167. 14. 分析値: C, 71.34; H, 6.13; N, 2.40%,  $C_{33}H_{35}O_7N$   
 と計算値: C, 71.06; H, 6.33; N, 2.51%.

#### 4-16 2-[ $(\beta$ -D-リボフラン)ニル]メトキシド(木

モショウドマイシン)[7] [23] (203mg, 0.387mmol) と  $\eta = 1$   
 $CF_3COOH - H_2O$  (2ml) の混合物を  $25^\circ C$  で 45分間攪拌した。濃縮後  
 TLC 分取 (1:1 酢酸エチル-アセトン) に供し, 85mg (90%) の[7]  
 を白色の粉末として得た。分析用サンプルはアセトン-ベンゼンから  
 再結晶した。mp 150-154°C;  $[\alpha]_D^{20} = -24^\circ$  ( $c$  0.20,  $CH_3OH$ );  
 $R_f = 0.38$  (1:1 アセトン-酢酸エチル);  $^1H$  NMR (アセトン-d<sub>6</sub>) δ  
 2.70 (m,  $CH_2$ -メトキシド), 3.36 (m,  $H_{5'}$ ), 3.82 (m,  $H_1'$  と  $H_4'$ ),  
 4.16 (m,  $H_{2'}$  と  $H_{3'}$ ), 4.0-5.0 (br, OH), 6.56 (m,  $H_3$ ), 9.52 (br, NH);  
 $^{13}C$  NMR (アセトン-d<sub>6</sub>) δ 61.36 ( $C_{5'}$ ), 70.68, 74.39, 80.10, 84.30 (リボ-  
 ス  $C_1'$ - $C_4'$ ), 146.41, 173.32,  $CH_2$ -メトキシドは、アセトン-ナトリウム  
 + IV に重なった; UV  $\lambda_{max}$  ( $CH_3OH$ ) 221 nm ( $\epsilon$  10200).<sup>[17]</sup>

#### 4-17 [25] の合成 [22] (2mmol から), ヒドラジ

ン酢酸エチル塩酸塩 (620mg, 4mmol), 酢酸ナトリウム (328mg,  
 4mmol) および THF- $CH_3OH - H_2O$  (それぞれ 15ml, 20ml, 7ml) の  
 混合物を  $25^\circ C$  で 12時間攪拌した。濾液を除いた後、クロロホルム  
 (50ml) で抽出した。クロロホルム層を乾燥 ( $Na_2SO_4$ ), 濃縮した。  
 粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー ( $\eta = 1$  ベンゼン-酢酸  
 エチル) に供した。収量は 585mg ([16] 基準, 収率で 47%) であ  
 った。 $R_f = 0.24$  ( $\eta = 1$  ベンゼン-酢酸エチル); IR 3270 (NH),  
 1740 と 1703  $cm^{-1}$  (C=O);  $^1H$  NMR ( $CDCl_3$ ) δ 1.12-1.50 (m, 3H),  
 1.29 と 1.51 (s, 1,470 ロビリデンCH<sub>3</sub>), 2.6-3.4 (m, 4H), 3.46 と  
 3.71 (s, OCH<sub>3</sub>, 1:3 比), 3.9-4.7 (m, 8H), 7.4 (m, Tr)。

#### 4-18 3-[ $(2,3-O-1,4$ アントラヒドリデン-5-O-トリフルオロ- リボフラン)ニル]-5-メトキシカルボニル-4-ヒドロ- キシビラゾン-IV [26] [25] (616mg, 1mmol) のメタノール (10ml)

溶液中に  $1 \text{ mol dm}^{-3}$  メタノール性ナトリウムメトキシド (4ml) 溶液を加えた。反応溶液を 4.5 時間攪拌した<sup>12)</sup> 後、減圧濃縮した。残渣を水 (3ml) に溶解させた後、 $1 \text{ mol dm}^{-3}$  HCl で中和した。酢酸エチル (30ml × 3) で抽出後、乾燥 ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )、濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (3:1 ベンゼン-酢酸エチル) に供した。化合物 [26] が白色の泡沫として得られた (210mg, 37%)。[ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>19</sup> = -24° ( $\pm 0.23$ ,  $\text{CHCl}_3$ );  $R_f$  = 0.31 (3:1 ベンゼン-酢酸エチル); IR 3580-3200 (NH & OH), 1698 cm<sup>-1</sup> (C=O); <sup>1</sup>H NMR ( $\text{CDCl}_3$ ) δ 1.35 ± 1.54 (s, 1H,  $\text{J}^{\text{H,H}} = 7.0$  Hz) テン ( $\text{CH}_3$ ), 2.92 (dd,  $J = 7.3, 15.9$  Hz,  $\text{CH}_2\text{H}_b - \text{C}^{\text{H}}(\text{Y}) - \text{H}_a$ ), 3.15 (dd,  $J = 4.6, 15.9$  Hz,  $\text{CH}_2\text{H}_b - \text{C}^{\text{H}}(\text{Y}) - \text{H}_b$ ), 3.25 (dd,  $J = 5.0, 10.5$  Hz,  $\text{H}_{5'a}$ ), 3.41 (dd,  $J = 4.0, 10.5$  Hz,  $\text{H}_{5'b}$ ), 3.95 (s, 0.5  $\text{CH}_3$ ), 4.12 (m,  $\text{H}_1' \approx \text{H}_4'$ ), 4.56 (m,  $\text{H}_2' \approx \text{H}_3'$ ), 7.32 (m, Tr); <sup>13</sup>C NMR ( $\text{CDCl}_3$ ) δ 25.71, 27.56, 28.24, 51.74, 64.26, 82.39, 83.55, 83.87, 84.06, 87.14, 114.63, 127.21, 127.94, 128.82, 143.39, 143.84, 163.29; UV  $\lambda_{\text{max}}$  ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ) 228 nm (sh, ε 14200), 268 (4830)。分析値: C, 69.76; H, 6.18; N, 4.62%。 $\text{C}_{33}\text{H}_{34}\text{O}_7\text{N}_2$  と (29) 計算値: C, 69.46; H, 6.01; N, 4.91%。

4.19       $3 - [(2,3-\text{O}-\text{イソプロピリデン}-5-\text{O}-\text{トリテル}-\beta-\text{D}-\text{リボフラニル})_2 \times 4]$  - 5 - カルバモイル - 4 - ヒドロキシビラミン [27]      [26] (320mg, 0.575 mmol) 9 × 7) - IV (10ml) 溶液を  $0^{\circ}\text{C}$  でアセトニトリルガスを通じて常により飽和させた。混合物を  $25^{\circ}\text{C}$  で 4 日間攪拌した。溶媒を除いた後、粗生成物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (3:1から1:1 ベンゼン-酢酸エチル) に供して [27] を泡沫として得た (184mg, 59%)。[ $\alpha$ ]<sub>D</sub><sup>19</sup> = -25° ( $\pm 0.20$ ,  $\text{CHCl}_3$ );  $R_f$  = 0.25 (1:1 ベンゼン-酢酸エチル); IR 3580-3200 (NH & OH), 1675 cm<sup>-1</sup> (C=O); <sup>1</sup>H NMR ( $\text{CDCl}_3$ ) δ 1.30 ± 1.50 (s, 1H,  $\text{J}^{\text{H,H}} = 7.0$  Hz) テン ( $\text{CH}_3$ ), 2.87 (dd,  $J = 7.9, 15.1$  Hz,  $\text{CH}_2\text{H}_b - \text{C}^{\text{H}}(\text{Y}) - \text{H}_a$ ), 3.19 (dd,  $J = 3.5, 15.1$  Hz,  $\text{CH}_2\text{H}_b - \text{C}^{\text{H}}(\text{Y}) - \text{H}_b$ ), 3.21 (dd,  $J = 5.5, 10.3$  Hz,  $\text{H}_{5'a}$ ), 3.46 (dd,  $J = 3.2, 10.3$  Hz,  $\text{H}_{5'b}$ ), 4.22 (m,  $\text{H}_1' \approx \text{H}_4'$ ), 4.49

(m, H<sub>2'</sub> & H<sub>3'</sub>), 5.97 & 6.67 (br, NH<sub>2</sub>), 7.30 (m, Tr), 8.03 (br, NH & OH); <sup>13</sup>C NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 25.52, 27.43, 28.22, 64.13, 82.05, 83.68, 83.86, 84.08, 87.24, 114.90, 127.21, 127.82, 128.75, 141.40, 143.66, 164.29; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 227 nm (sh, ε 14300), 268 (5100)。分析値: C, 69.37; H, 6.20; N, 7.57%。C<sub>32</sub>H<sub>33</sub>O<sub>6</sub>N<sub>3</sub> & (29) 計算値: C, 69.17; H, 5.98; N, 7.56%。さらに未反応の[26]を 77 mg (25%) 回収した。

#### 4.20 3-[ $\beta$ -D-リボフランシル]メチル-5-カルバモイ

##### IV-4-ヒドロキシピラゾー-IV (メチルピラゾーマイシン) [8]

[27] (220 mg, 0.407 mmol) & 9:1 CF<sub>3</sub>COOH - H<sub>2</sub>O (4 ml) の混合物を 25°C で 20 分間攪拌した。濃縮後、TLC 分取 (6:1:2:1 酢酸エチル - アセトン - メタノール - 水) に供し、化合物[8]を白色の粉末として得た (128 mg, 87%)。これをメタノールから再結晶して今用サンプルを得た。mp 109-113°C; [α]<sub>D</sub><sup>24</sup> -22° (C 0.23, CH<sub>3</sub>OH); R<sub>f</sub> = 0.24 (6:1:1:1 酢酸エチル - アセトン - メタノール - 水); <sup>1</sup>H NMR (D<sub>2</sub>O)<sup>18)</sup> δ 3.01 (m, CH<sub>2</sub> - ピラゾー-IV), 3.73 (m, H<sub>5'</sub>), 3.90-4.30 (m, H<sub>1'</sub>, H<sub>2'</sub>, H<sub>3'</sub> & H<sub>4'</sub>); <sup>13</sup>C NMR (D<sub>2</sub>O)<sup>18)</sup> δ 30.38 (CH<sub>2</sub> - ピラゾー-IV), 64.82 (C<sub>5'</sub>), 74.25, 77.20, 84.80, 86.78 (リボースの C<sub>1'</sub> - C<sub>4'</sub>), 132, 31, 169, 22; UV λ<sub>max</sub> (H<sub>2</sub>O) 223 (ε 8630), 266 nm (5150), λ<sub>max</sub> (0.1 mol dm<sup>-3</sup> NaOH) 235 (ε 4330), 311 nm (5460)。<sup>17)</sup>

#### 4.21 [24] & [23] への変換 不飽和アミド [24]

(557 mg, 1 mmol) の酢酸エチル (15 ml) 溶液中に -78°C でオゾンを通じた。過剰のオゾンを除くために乾燥ケッ素ガスを溶液中に通じた。ジメチルスルフィド (0.73 ml, 10 mmol) をこの中に加えた。<sup>10)</sup> 反応混合物を -78°C で 1 時間、0°C で 1 時間、最後に 25°C で 1 時間攪拌した。濃縮して粗生成物を得た。これを 7 ml の乾燥クロロムルムに溶解した後、この中に 415 mg (1.30 mmol) のカルバモイルメチレントリエニルホラン<sup>11)</sup> の乾燥クロロムルム (3 ml) 溶液を加えた。反応混合

物を  $25^{\circ}\text{C}$  で 30 分間攪拌した。濃縮した後、残渣をシリカゲルカラムクロロマトグラフィーに供した。 $\beta=1$  ベンゼン-酢酸エチルで溶出すると [23] (67 mg, 13%) が得られた。さらに同一溶媒で溶出を続けると [24] (276 mg, 50%) が得られた。化合物 [23] と [24] はすべての点で標品と一致した。

4·22 2-(2,3-O-イソプロピリデン-5-O- $\alpha$ -フタリル)酢酸メチル [28]

2-(2,3-O-イソプロピリデン- $\beta$ -D-リボフランシル)酢酸メチル [9]<sup>5)</sup> (5.72 g, 23.3 mmol),  $\alpha$ -フタリルシメチルシリルクロリド (5.41 g, 34.9 mmol), 1ミタゾン-IV (4.76 g, 69.8 mmol) および DMF (40 ml) の混合物を  $25^{\circ}\text{C}$  で 12 時間攪拌した。<sup>19)</sup> 濃縮後、残渣を酢酸エチル (100 ml) と飽和食塩水 (20 ml) で分配した。有機層を回収、乾燥 ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )、濃縮してシロップを得た。これをシリカゲルカラムクロロマトグラフィー ( $\beta=1$  ヘキサン-酢酸エチル) に供し [28] を無色のシロップとして 8.51 g (100%) 得た。 $R_f = 0.46$  ( $\beta=1$  ヘキサン-酢酸エチル);  $[\alpha]_D^{21} -13.6^{\circ}$  ( $c 1.62, \text{CHCl}_3$ ); IR (=T) 1738 cm<sup>-1</sup> ( $\text{C=O}$ ); <sup>1</sup>H NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  0.02 (s,  $\text{H}-\text{C}_4\text{H}_9(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 0.85 (s,  $\text{H}-\text{C}_4\text{H}_9(\text{CH}_3)_2\text{Si}$ ), 1.29 ~ 1.46 (s, イソプロピリデン  $\text{CH}_3$ ), 2.58 (d-様,  $J = 6.1\text{Hz}$ ,  $\text{CH}_2(\text{COOCH}_3)$ ), 3.84 (s,  $\text{OCH}_3$ ), 3.66 (d-様,  $J = 3\text{Hz}$ ,  $\text{H}_5'$ ), 4.02 (m,  $\text{H}_4'$ ), 4.28 (m,  $\text{H}_1'$ ), 4.38 (dd,  $J = 4.1, 6.1\text{Hz}$ ,  $\text{H}_2'$ ), 4.63 (dd,  $J = 3.0, 6.1\text{Hz}$ ,  $\text{H}_3'$ ); <sup>13</sup>C NMR ( $\text{CDCl}_3$ )  $\delta$  17.89, 25.52, 25.82, 27.36, 38.62, 51.34, 63.79, 81.18, 82.06, 84.66, 84.97, 113.74, 170.74。

4·23 4-(2,3-O-イソプロピリデン-5-O- $\alpha$ -フタリル)クロトン酸メチル [29] 使用直前に調製した水素化ジイリブチルアルミニウム-トルエン溶液 ( $1.6 \text{ mol dm}^{-3}$  溶液, 17.0 ml, 27.1 mmol) を  $-78^{\circ}\text{C}$  アルゴン下で [28] (7.51 g, 20.9 mmol) のトルエン (30 ml) 溶液中に 10 分間加えた。<sup>14)</sup> 反応混合物を同一温度でさらに 1 時間攪拌した後、エーテル (30 ml) で

希釈した。ニフ中に注意深く飽和NH<sub>4</sub>Cl(5ml)を加えた。反応混合物を室温で昇温した後、セライト545層を通して口過した。口液を減圧濃縮して2-(2,3-O-イリドロビリデン-5-O-オーブチルシリル-β-D-リボフランシル)アセトアルデヒド(6.32g, 92%)を無色シロップトて得た。ニフ物質はさらに精製するところなくつぎの反応に用いた。ニフアルデヒド(6.32g, 19.2mmol), メトキシカルボニルメチレントリフニルオスマニン<sup>15)</sup>(20.9g, 65.6mmol)および乾燥塩化メチレン(60ml)の混合物を25°Cで12時間攪拌した。反応混合物を濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(10:1ヘキサン-酢酸エチル)に供して[29](3.98g, 54%)を無色シロップトて得た。さらに未反応アルデヒドを2.28g(36%)回収した。R<sub>f</sub>=0.53(2:1ヘキサン-酢酸エチル); [d]<sub>25</sub><sup>21</sup>-28°(c=0.62, CHCl<sub>3</sub>); IR(=T) 1724(C=O), 1660cm<sup>-1</sup>(C=C); <sup>1</sup>H NMR(CDCl<sub>3</sub>)δ 0.03(s, t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 0.83(s, t-C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 1.26と1.45(s, 1,1,7,0ドヒドリデンCH<sub>3</sub>), 2.44(m, CH<sub>2</sub>CH=CH), 3.66(d-様, J=3.0Hz, H<sub>5'</sub>), 3.66(s, OCH<sub>3</sub>), 3.94(m, H<sub>1'</sub>とH<sub>4'</sub>), 4.24(dd, J=5.0, 6.3Hz, H<sub>2'</sub>), 4.58(dd, J=4.0, 6.3Hz, H<sub>3'</sub>), 5.86(dt, J=1.4, 16.0Hz, CH=CHCOOCH<sub>3</sub>), 6.90(dt, J=7.0, 16.0Hz, CH=CHCOOCH<sub>3</sub>); <sup>13</sup>C NMR(CDCl<sub>3</sub>)δ 18.32, 25.57, 25.88, 27.47, 36.32, 51.16, 63.67, 81.99, 83.19, 84.53, 84.77, 114.08, 123.41, 144.30, 166.46。分子量: m/z 371, 1873。C<sub>18</sub>H<sub>31</sub>O<sub>6</sub>Si: (M-CH<sub>3</sub>), 371, 1890。

4.24      3-メトキシカルボニルメチレン-4-[2,3-O-イリドロビリデン-5-O-オーブチルシリル-β-D-リボフランシル]メチルヨウ化物 [30] [29](3.83g, 9.92mmol)とエーテル(10ml)溶液を0°Cに冷却した。ニフ中にジアゾメタン(49.6mmol)とエーテル(50ml)溶液を加えた。黄色の溶液を25°Cで12時間攪拌した後、濃縮して3-メトキシカルボニルメチレン-4-[2,3-O-イリドロビリデン-5-O-オーブチルシリル-β-D-リボフランシル]-2-ヒドロヨウリンを黄色シロップトて4.25g(100%)得た。ニフ物質はさらに精製しなかった。ニフヒドロヨウリン(4.25g, 9.92mmol), 乾燥NaHCO<sub>3</sub>

(4.17g, 49.6 mmol) 下下が乾燥クロロメルム(50ml)の混合物中に  
臭素のクロロメルム溶液(1.0 mol dm<sup>-3</sup> 溶液, 16.9 mmol)を加えた。  
反応混合物を0°Cで1時間攪拌した後、10%ナトリウム硫酸ナトリウム(30ml)  
を加えた。20分攪拌後、有機層を分離した。水層を酢酸エチル(20ml×3)  
で抽出した。有機層を含むて乾燥(Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)、濃縮した。残渣をシリ  
カルカラムクロマトグラフ(1:1ヘキサン-酢酸エチル)に供した。  
ピラゾール[30]が無色のシロツコとして得られた(1.27g, 30%)。

$\text{R}_f = 0.29$  (1:1 ヘキサン-酢酸エチル);  $[\alpha]_D^{25} - 25^\circ$  ( $\leq 1.5$ , CHCl<sub>3</sub>),  
IR 3460(NH), 1728 cm<sup>-1</sup> (C=O); <sup>1</sup>H NMR (CDCl<sub>3</sub>) δ 0.03 (s,  $\pm$ -C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>  
(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 0.90 (s,  $\pm$ -C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 1.32 & 1.52 (s, 1,4-ジオキソリニ  
ンCH<sub>3</sub>), 3.10 (m, CH<sub>2</sub>-ピラゾール-IV), 3.74 (d-様,  $J = 4.0$  Hz, H<sub>5'</sub>),  
3.94 (s, OCH<sub>3</sub>), 4.0-4.3 (m, H<sub>1'</sub> & H<sub>4'</sub>), 4.40 (dd,  $J = 4.1, 6.1$  Hz,  
H<sub>2'</sub>), 4.66 (dd,  $J = 3.8, 6.1$  Hz, H<sub>3'</sub>), 7.70 (br s, H<sub>5</sub>); <sup>13</sup>C NMR  
(CDCl<sub>3</sub>) δ 18.20, 25.53, 25.78, 27.37, 28.72, 51.30, 63.78, 82.05,  
84.26, 84.67, 113.67, 120.02, 132.51, 138.26, 162.67; UV  $\lambda_{\text{max}}$   
(CH<sub>3</sub>OH) 221 nm ( $\epsilon$  7350)。分析値: M/Z 426.2181。C<sub>20</sub>H<sub>34</sub>  
O<sub>6</sub>N<sub>2</sub>Si & 129計算値: M, 426.2186。

4.25 3-カルバモイル-4-[ $(\beta$ -E-リボフラニル)<sub>2</sub>リボフラニル]  
[32]  $\text{E}^\circ\text{ラゾール}[30]$  (1.00g, 2.35 mmol) の  
メタノール(50ml)溶液を0°Cでアンモニアガスで飽和した。反応混  
合物を25°Cで4日間攪拌した。溶媒を除いて黄色粉末を得た。これ  
をTLC分取(1:2ヘキサン-酢酸エチル)に供して3-カルバモ  
イル-4-[2,3-O-イソプロピリデン-5-O- $\pm$ -ブチルジメチル  
E-リボフラニル)<sub>2</sub>リボフラニル][31] (313mg, 32%)を白色  
粉末として得た。この化合物は酢酸エチルから再結晶した。mp 202-  
204°C。さらに未反応[30]を630mg(63%)回収した。 $\text{R}_f = 0.15$   
(1:1 ヘキサン-酢酸エチル);  $[\alpha]_D^{20} - 15^\circ$  ( $\leq 0.15$ , CH<sub>3</sub>OH); IR  
3200-3540(NH & NH<sub>2</sub>), 1678 cm<sup>-1</sup> (C=O); <sup>1</sup>H NMR (アセトン-d<sub>6</sub>)  
δ 0.05 (s,  $\pm$ -C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 0.91 (s,  $\pm$ -C<sub>4</sub>H<sub>9</sub>(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>Si), 1.15 & 1.33  
(s, 1,4-ジオキソリニンCH<sub>3</sub>), 3.00 (m, CH<sub>2</sub>-ピラゾール-IV), 3.64 (m, H<sub>5'</sub>),

3.82 (m, H<sub>1'</sub>), 4.08 (m, H<sub>4'</sub>), 4.40 (dd, J = 3, 5, 6.5 Hz, H<sub>2'</sub>), 4.55 (dd, J = 3, 2, 6.5 Hz, H<sub>3'</sub>), 6.30 & 6.98 (br, NH<sub>2</sub>), 7.60 (m, H<sub>5</sub>), 11.10 (br, NH); <sup>13</sup>C NMR (ジメチルシリコン) δ 17.96, 25.41, 25.79, 27.25, 28.31, 63.74, 81.71, 84.02, 84.15, 84.36, 112.78, 117.27, 130.52, 130.63, 164.55; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 221 nm (ε 7800)。分析値: C, 55.69; H, 8.22; N, 10.14%。

C19H33O5N3Si × 1/2 の計算値: C, 55.45; H, 8.08; N, 10.21%

アミド [31] (300 mg, 0.730 mmol) と 9-(1トウカルオロ酢酸)-水 (3 ml) の混合物を 25°C で 10 分間攪拌した。濃縮後、粗生成物を I-テル (3 ml × 3) で洗浄した。化合物 [32] が吸湿性の白色の粉末として得られた (159 mg, 85%)。<sup>1</sup>H NMR (ジメチルシリコン) δ 2.92 (m, CH<sub>2</sub>-C(=O)-NH-CH<sub>2</sub>), 3.21 (m, H<sub>5'</sub>), 3.64 (m, H<sub>1'</sub>, H<sub>2'</sub>, H<sub>3'</sub> と H<sub>4'</sub>), 4.4–5.8 (br, OH), 7.10 (m, H<sub>5</sub>), 7.10 & 7.64 (br, NH<sub>2</sub>); <sup>13</sup>C NMR (ジメチルシリコン) δ 29.18 (CH<sub>2</sub>-C(=O)-NH-CH<sub>2</sub>), 62.76 (C<sub>5'</sub>), 72.34, 75.09, 84.02, 85.14 (リボースの C<sub>1'</sub>–C<sub>4'</sub>), 119.38, 132.02, 132.15, 165.84; UV λ<sub>max</sub> (CH<sub>3</sub>OH) 222 nm.<sup>17</sup>

## 5 文献および註

- 1) ショウドマイシン[2]は非常に強力な抗バクテリア作用と抗ガン活性を示す。ピラゾマイシン[3]は強力な抗ウイルス作用を示す。プロトイドウリジン[1]はtRNAの構成成分の一つである。総説:
- a) R. J. Suhadolnik, "Nucleoside Antibiotics", Wiley-Interscience, New York, N.Y., 1970, Chapters 9 and 10; b) P. Roy-Burman, "Analogues of Nucleic Acid Components", Springer-Verlag, New York, N.Y., 1970; c) S. Nakamura and H. Kondo, Heterocycles, 8, 583 (1977); d) L. Goodman, "Basic Principles in Nucleic Acid Chemistry", P. O. P. Ts' o, Ed., Academic Press, New York, 1974, Vol. 1, p 93; e) G. D. Daves, Jr. and C. C. Cheng, Prog. Med. Chem., 13, 303 (1976); f) S. Hanessian and A. G. Pernet, Adv. Carbohydr. Chem. Biochem., 33, 111 (1976); g) S. D. Gero, J. Cleophax, D. Mercier, and A. Olsker, Synthetic Methods for Carbohydrates, H. S. Khadem, Ed., American Chemical Society, Washington, D.C., 1976, p 64; h) Y. Mizuno, O. Mitsunobu, and T. Tata, "Synthesis of Nucleosides and Nucleotides", Maruzen, Tokyo, 1977, pp 16--32; i) T. Sato and R. Noyori, Kagaku (Chemistry), 33, 74 (1978); j) K. Galankiewicz, Khim. Geterotsikl. Soedin., 1978, 723; k) S. R. James, J. Carbohydr. Nucleosides, Nucleotides, 6, 417 (1979); H. Ogura and H. Takahashi, J. Synth. Org. Chem. Jpn., 38, 756 (1980); m) T. Sato and R. Noyori, ibid., 38, 862 (1980); n) T. Sato and R. Noyori, ibid., 38, 947 (1980); M. Ohno, "Anticancer Agents Based on Natural Product Models", J. M. Cassady and J. D. Dourous, Ed., Academic Press, New York, N.Y., 1980, p 73.
  - 2) M. Bobek, J. Farkas, and F. Sorm, Collect. Czech. Chem. Commun., 34, 1684 (1969); A. Holy, ibid., 35, 81 (1970).
  - 3) 木モリースクレオシドという言葉は、最初 Gensler により<sup>3a)</sup> 提出された。これらのスクレオシドの合成はこれまでに二つしか報告されていない。a) W. J. Gensler, S. Chan, and D. B. Bell, J. Am. Chem. Soc.,

- 97, 436 (1976); b) Idem, J. Org. Chem., 46, 3407 (1981); c) J. A. Secrist III  
ibid., 43, 2925 (1978).
- 4) この項の一部はすでに公表されてある。 T. Sato, K. Marunouchi, and  
R. Noyori, Tetrahedron Lett., 1979, 3669; T. Sato and R. Noyori, Heterocycles,  
13, 141 (1979).
- 5) H. Ohrui, G. H. Jones, J. G. Moffatt, M. L. Maddox, A. T. Christensen, and  
S. K. Byram, J. Am. Chem. Soc., 97, 4602 (1975).
- 6) 総説: a) R. Noyori, Ann. N.Y. Acad. Sci., 295, 225 (1977); b) Idem, Acc. Chem. Res., 12, 61 (1979); c) Y. Hayakawa and R. Noyori, Org. React., 印刷中。
- 7) a) R. Noyori, T. Sato, and Y. Hayakawa, J. Am. Chem. Soc., 100, 2561 (1978);  
b) T. Sato, R. Ito, Y. Hayakawa, and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 1978, 1829.
- 8) J. W. Zubrick, B. I. Dunbar, and H. D. Durst, Tetrahedron Lett., 1975, 71.
- 9) C.-T. Peng and T. C. Daniel, J. Am. Chem. Soc., 77, 6682 (1955).
- 10) J. J. Pappas, W. P. Keaverey, E. Gancher, and M. Berger, Tetrahedron Lett.,  
1966, 4273.
- 11) a) S. Trippett and D. M. Walker, J. Chem. Soc., 1959, 3874; b) G. Trummlitz,  
D. B. Repke, and J. G. Moffatt, J. Org. Chem., 40, 3352 (1975).
- 12) 環化は Just の方法に従って行なった。 G. Just and S. Kim, Can. J. Chem., 55, 427 (1977).
- 13) この項の一部はすでに公表されてある。 T. Sato and R. Noyori, Bull. Chem. Soc. Jpn., 53, 1195 (1980).
- 14) L. I. Zakharkin and I. M. Khorlina, Tetrahedron Lett., 1962, 619.
- 15) O. Isler, H. Gutmann, M. Montavon, R. Ruegg, G. Ryser, and P. Zeller, Helv. Chim. Acta, 40, 1242 (1957).
- 16) a) J. G. Buchanan and J. C. P. Schwarz, J. Chem. Soc., 1962, 4770; b) J. Lehrfeld, J. Org. Chem., 32, 2544 (1967).
- 17) 正確な分析値をこのスクレオシドでは得てない。しかし構造の正しいは前段階のアセトニド体で確立している。
- 18) 3-(トリメチルシリル)アロヒド酸-d<sub>4</sub>+トリウムを内部基準に用いた。

- 19) E. J. Corey and A. Venkateswarlu, J. Am. Chem. Soc., 94, 6190 (1972).

General Synthesis of C-Nucleosides

(Summary of Thesis)

Research Director:

Tsuneo Sato

Professor Ryoji Noyori

March, 1983

The stereocontrolled, general synthesis of C-nucleosides starting from inexpensive non-carbohydrate substances has been accomplished. Construction of the ribose skeleton, a key operation, relies on the efficiency of the [3 + 4] cyclocoupling reaction between polybromo ketones and furans aided by low-valent transition metals which leads to 8-oxabicyclo[3.2.1]octan-3-one structures.

Pseudouridine and its analogues such as 2-thiopseudouridine, pseudouracil, 6-azapseudouridine, and 6-aza-2-thiopseudouridine have been synthesized from (1R,6S,7S,8R)-7,8-isopropylidene-dioxy-3,9-dioxabicyclo[4.2.1<sup>1,6</sup>]nonan-4-one. Showdomycin is also obtainable from the common intermediate. A variety of pyrimidine C-nucleosides bearing branched-chain sugars have been synthesized starting from adequately substituted (1R\*,6S\*,7S\*,8R\*)-7,8-isopropylidenedioxy-3,9-dioxabicyclo[4.2.1<sup>1,6</sup>]nonan-4-ones in only three steps.

In addition, the straightforward synthesis of homo-C-nucleosides has been achieved, which allows the synthesis of homopseudouridine, homoshowdomycin, homopyrazomycin, etc.

## 論文リスト

### 副論文

- (1) A Stereocontrolled General Synthesis of C-Nucleosides.  
 C-ヌクレオシドの立体特異的一般合成法。  
 R. Noyori, T. Sato, and Y. Hayakawa, J. Am. Chem. Soc., 100,  
2561 (1978).
- (2) Stereocontrolled Synthesis of Showdomycin and 6-Azapseudouridine.  
 ショウドマイシンと 6-アザブノイドウリジンの立体特異的合成法。  
 T. Sato, R. Ito, Y. Hayakawa, and R. Noyori, Tetrahedron Lett.,  
1978, 1829.
- (3) Synthesis of Pseudouridines Modified at C-5' Position.  
 5'位を修飾したパソイドウリジンの合成法。  
 T. Sato, M. Watanabe, and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 1978,  
4403.
- (4) A Convenient Route to 5'-Modified Pseudoisocytidines and  
 2-Thiopseudouridines.  
 5'位を修飾したパソイドイリシチジンと 2-チオパソイドウリジンの簡便合成法。  
 T. Sato, M. Watanabe, and R. Noyori, Chem. Lett., 1978, 1297.
- (5) A Stereocontrolled Synthesis of C-4' Alkylated Pyrimidine  
 C-Nucleosides.  
 C-4'位がアルキル置換したピリミジン C-ヌクレオシドの立体特異的合成法。  
 T. Sato, M. Watanabe, and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 1979,  
2897.

## (6) A General, Stereocontrolled Entry to Pyrimidine Homo-C-Nucleosides

ピリミジンホモ-C-ヌクレオシドの立体特異的一般合成法。

T. Sato, K. Marunouchi, and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 1979, 3669.

## (7) Synthesis of Homoshowdomycin and Homopyrazomycin.

ホモショウドマイシンとホモピラゾマイシンの合成法。

T. Sato and R. Noyori, Heterocycles, 13, 141 (1979).

## (8) Synthesis of 4'-Hydroxymethylated Pyrimidine Ribo-C-Nucleosides.

4'位がヒドロキシメチル化されたピリミジンリボ-C-ヌクレオシドの合成法。

T. Sato and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 21, 2535 (1980).

## (9) Synthesis of 4'-Phenylated Pyrimidine C-Nucleosides.

4'位がフェニル化されたピリミジン-C-ヌクレオシドの合成法。

T. Sato, M. Watanabe, and R. Noyori, Heterocycles, 14, 761 (1980).

## (10) Stereocontrolled Synthesis of 1',4'-Dialkylated Pyrimidine Ribo-C-Nucleosides.

1',4'位がジアルキル化されたピリミジンリボ-C-ヌクレオシドの立体特異的合成法。

T. Sato, M. Watanabe, and R. Noyori, Chem. Lett., 1980, 679.

(11) Synthesis of 3-Carbamoyl-4-[ $(\beta$ -D-ribofuranosyl)methyl]pyrazole, a Pyrazole Homo-C-Nucleoside.

3-カルバモイル-4-[ $(\beta$ -D-リボフランシル)メチル]ピラゾール、-7のピラゾールホモ-C-ヌクレオシドの合成

T. Sato and R. Noyori, Bull. Chem. Soc. Jpn., 53, 1195 (1980).

(12) Synthesis of 2'-Methylated Pyrimidine C-Nucleosides.

2'位がメチル化されたピリミジン C-ヌクレオシドの合成法。

T. Sato, H. Kobayashi, and R. Noyori, Tetrahedron Lett., 21,  
1971 (1980).

(13) Stereocontrolled Entry to Pyrimidine Hamamelo-C-Nucleosides.

ピリミジンハマメロ-C-ヌクレオシドの立体特異的合成法。

T. Sato, H. Kobayashi, and R. Noyori, Heterocycles, 15, 321  
(1981).

## 参考論文

- (1) A Stereocontrolled General Synthesis of C-Nucleosides.  
C-ヌクレオシドの立体特異的一般合成法。  
T. Sato, Y. Hayakawa, and R. Noyori, Nucleic Acids Research, No.3, 27 (1977).
- (2) The Use of Zinc/Silver Couple in the Cyclocoupling Reaction of Polybromo Ketones and Furan.  
ホリアロモケトンとフランとの環化付加反応における亜鉛/銀合金の使用。  
T. Sato and R. Noyori, Bull. Chem. Soc. Jpn., 51, 2745 (1978).
- (3) Synthesis of Novel Pyrimidine C-Nucleosides.  
新規なピリミジン C-ヌクレオシドの合成法。  
T. Sato and R. Noyori, Nucleic Acids Research, No.5, 257 (1978).
- (4) Synthesis of C-Nucleosides.  
C-ヌクレオシドの合成法。  
T. Sato and R. Noyori, Kagaku, 33, 494 (1978).
- (5) Novel C-Nucleosides Synthesis.  
新しい C-ヌクレオシドの合成法。  
R. Noyori and T. Sato, Kagaku no Ryoiki Zokan, No.128, 169 (1980).
- (6) The Stereocontrolled Synthesis of Homo-C-Nucleosides.  
ホモ-C-ヌクレオシド、立体特異的合成法。  
T. Sato and R. Noyori, Nucleic Acids Research, No.6, 19 (1979).

- (7) Synthesis of C-Nucleosides.-Using the Naturally Occuring Derivative and Sugars.-

C-スクレオシドの合成. 一 天然物、変換および糖類、利用.

T. Sato and R. Noyori, J. Synth. Org. Chem. Jpn., 38, 862 (1980).

- (8) Synthesis of C-Nucleosides Starting from Non-Carbohydrate Precursors.

非糖類を出发物質に用ひる C-スクレオシドの合成.

T. Sato and R. Noyori, J. Synth. Org. Chem. Jpn., 38, 947 (1980).

- (9) Remote Substituent Effects in the Baeyer-Villiger Oxidation. I. Through-Bond  $\gamma$  substituent Effect on the Regioselectivity.

Baeyer-Villiger 酸化における遠隔置換基効果. I. 位置選択性に影響する結合を経た  $\gamma$  置換基効果.

R. Noyori, T. Sato, and H. Kobayashi, Tetrahedron Lett., 21, 2569 (1980).

- (10) Remote Substituent Effects in the Baeyer-Villiger Oxidation. II. Regioselection Based on the Hydroxy Group Orientation in the Tetrahedral Intermediate.

Baeyer-Villiger 酸化における遠隔置換基効果. II. 正四面中間体中の水酸基の配向性に基づく位置選択性.

R. Noyori, H. Kobayashi, and T. Sato, Tetrahedron Lett., 21, 2573 (1980).