論文 (ORIGINAL)

(1→4)-β-D-ガラクタンのコンフォメーションの予想*

田中 文男*1•溝口 幸子*2•首藤勇一郎*3 岡村 圭造*3•小川 宏蔵*4•越島 哲夫*1

Estimation of the Conformation of $(1\rightarrow 4)$ - β -D-galactan*

Fumio TANAKA*1, Yukiko Mizoguchi*2, Yuuichiro Shuto*3, Keizo Okamura*3, Kozo Ogawa*4 and Tetsuo Koshijima*1

(昭和61年8月4日受理)

The conformation analysis for $(1\rightarrow 4)$ - β -D-galactan was carried out with the use of packing analysis. From the potential energy calculation, the best conformation model was obtained. It was a 6₁ helix with 19.2 Å fiber repeat. The most stable position of O6 oxygen was the tg one.

概 要

パッキングアナリシスの 手法を 用いて $(1 \rightarrow 4)$ - β -D-ガラクタンのコンフォメーション 解析を行い, 一本 の分子鎖に可能なコンフォメーションを 予想した。 エネルギー計算の結果からは繊維周期が 19.2 オングス トローム付近の 右巻き 6_1 らせんで O6 の酸素原子が tg の配置を取る時にエネルギー的に最も安定である ことがわかった。

1. 緒 論

植物体中にはいろんな構造を持った種々の多糖が存在しているが、それらの多糖の違いはそれらを構成す る単糖の種類とその結合様式の違いである。この組合せの多様性により様々な多糖が分類され、更に分岐等 を考えるとその構造の種類は膨大なものとなる。このことを反映して、植物体中で多糖の果たしている役割 は多岐にわたっている。

例えば β-D-グルコースより構成されるセルロースの分子鎖はグリコシド酸素がエンド, テイルともにエ カトリアル位にあり,しかもそれは1位と4位の炭素原子に結合しており,それ故に分子鎖は伸びきったリ ボン状の状態がエネルギー的には最も安定となり,隣合う残基との相互作用を最小にするようなコンフォメ

^{*} 本報を「機能性多糖の分子設計(第一報)」(Molecular Design of Functional Polysaccharides. Part I)とする。

^{*1} 木材化学部門 (Research Section of Wood Chemistry)

^{*2} 近畿大学農学部 (Faculty of Agricalture, Kinki University)

^{*3} 京都大学農学部(Faculty of Agricalture, Kyoto University)

^{*4} 大阪府立放射線中央研究所 (Radiation Center of Osaka Prefecture)

ーションを求めると二回らせん軸を持ったジグザグ状の分子鎖形態が求まり、リジッドな構造が予想され、 しかも結晶化し易く、それを反映してセルロースは植物体中では主として骨格物質として存在し、強度的機 能をうけもち、その結晶は強度的機能をフルに発揮できるような配向状態を取っている^{1~5}。

一方,デンプンはセルロースと同じくグルコースより構成されているが,セルロースの場合と違って α-D-グルコースより構成されるため、1位の炭素原子に付くグリコシド酸素がアキシャル位であることから 分子鎖は伸びきった状態を取るには立体障害が大きく、らせんを描いた方が立体障害は小さく安定となり、 必然的にらせんの形状を取り易く、それ故に外部からの力学的衝撃にも柔軟に対応でき、物理的環境の変化 にも比較的安定して存在しうる構造であることから貯蔵物質,或は充填物質として最適の構造である。それ を反映してデンプンは植物体中に貯蔵栄養源として存在している。

また、海藻の一種であり、カンテンの元となるテングサ中の(1→6)- α -D-ガラクタンは残基間に C-O-C の結合以外に C5-C6 の C-C 単結合を含み、 残基間に C-O-C-C の三つの 回転可能な単結合が 含まれることになり他の分子鎖形態に比べ更にフレキシブルとなり、分子鎖はランダムコイルの形態を取り 易く、単独又は複数の分子鎖間で互いに絡み合い、それらの間に比較的大きな空隙を形成し易く、その空隙 に水分子等を保持し易いことから、ゲル形成能が高く、コマーシャルベースでの多岐に渡る用途が考えられ ている。

これらのことから、多糖分子鎖の化学構造もさることながら、その化学構造の違いにより生じる物理的な 構造、或はコンフォメーションの違いがその多糖分子の示す種々の特性・機能に重大な影響を与えている事 は明らかである。したがって、多糖分子にさまざまな側鎖や官能基を導入し、それらの主鎖との相互作用を 利用して、主鎖の取り得るコンフォメーションに若干の変化を加える事が出来ればその多糖に新しい特性と 機能を付与出来る筈である。そのためには、予め多糖分子鎖の三次元構造と特性・機能との関係を把握して おくことが重要である。そこで我々は種々の多糖分子のコンフォメーション解析を行い、その構造と特性・ 機能の関係を明らかにし、多糖化学の分野に高分子の分子設計の概念を導入した新しい研究分野を開拓し、 多糖を原料として希望どうりの特性・機能をその多糖に付与し機能性多糖分子としての新しい用途を開発す ることを目指して本研究を企画した。

通常,物質中の分子の物理的な構造, 性質, コンフォメーション等を明らかにするには, X線, 電子線, 中性子線等による回折現象を利用し更にスペクトロメトリックなデーターや熱力学的なデーターを補助的に 利用するのが一般的である。しかしながら, 多糖分子のような高分子物質の回折像は不鮮明なことが多く, 又回折スポットの数も著しく少ない。したがって, このような場合にはコンピューターモデル化法を併用し て, 予め分子鎖の可能なコンフォメーションのモデルを求めて置き, 実際に回折法から得られる実測値でそ のモデルをリファインする方法を取る以外に適当な方法は見あたらない。

勿論、このような手法は結晶学的手法を基本にしているため、得られる構造は分子鎖の平均的な構造であ り、現実には分子鎖は熱振動により常にそのコンフォメーションを変化させていることから分子内の全ての 原子がそのような平均的な構造の位置に固定されている訳ではなく、その平均的構造から統計的な分布を持 ってずれている筈である。このことが多糖分子鎖に更に複雑な機能を付与する原因になっているのである。 しかしながら、このような問題は多糖分子鎖の平均的な構造が明らかになればそれをもとに統計的手法を取 り入れて分子内の原子の運動のシュミレーションを行えば解決する類のものである。したがって、多糖分子 鎖の平均的なコンフォメーションを明らかにすることはやはり多糖分子の様々な機能を解明する上で重要な 意味を持っているのである。

そこで先ず我々は圧縮 アテ材中に 含まれる $(1\rightarrow 4)$ - β -D-ガラクタンについてコンフォメーション 解析を 行うことにした。 β -D-ガラクトースの構造は Cl 位の水酸基が エカトリアル位であり, C4 位の水酸基が アキシャル位である点等に除けば デンプンの構成単位である α -D-グルコースと基本的には類似の「形」を している。つまり、リング内の原子の配列とそのコンフォメーション及び側鎖の位置の違いを無視してリン グを1枚の六角形の平板と考えれば基本的に同じ「形」をしているのである。 従って, α -D-グルコースと β -D-ガラクトースはエンドとテイルの配置が逆ではあるものの, この両者が (1→4)-結合したホモポリマ ーを形成した時には両者の主鎖のコンフォメーションは類似の構造をとり,違いがあればそれは側鎖の立体 障害による主鎖への相互作用の違いによるのではないかと予想される。

BLUHM ら⁶により計算された多糖のコンフォメーションエネルギーの $\phi - \psi$ マップによると, $(1 \rightarrow 4)$ -β-D-ガラクタンのホモポリマーの分子鎖はターン当りの残基の数が約6個であり, らせん軸に投影された残 基の長さが約3 オングストロームであると予想された。一方, $(1 \rightarrow 4)$ -α-D-グルカンのそれも同じくターン 当りの残基の数が約6個であり, らせん軸への投影の長さが約3 オングストロームであると予想されてい る。従って, このことからも $(1 \rightarrow 4)$ -β-D-ガラクタンと $(1 \rightarrow 4)$ -α-D-グルカンが類似の構造を取るであろう ことは予想される。

実際には、Wu ら⁷⁾の報告によると (1→4)- α -D-グルカンは繊維周期 10.52 オングストロームの 3₁ 或は 3₂の単一らせん、又は繊維周期 21.04 オングストロームの 6₁ 或は 6₅の二重らせんのコンフォメーション を取っていることが明らかになっている。この値は BLUHM ら⁶⁾の予想とそれ程かけ離れてはおらず、ほぼ 予想どうりと考えて差し支えないと思われる。

したがって、 (1→4)-β-D-ガラクタンのホモポリマーのコンフォメーションも基本的には6回らせん軸を 持っており、その繰り返し単位は3オングストロームの6倍である18オングストローム程度であろうと考え られる。

そこで、本研究では $(1\rightarrow 4)$ - β -D-ガラクタンの ホモポリマーのコンフォメーションとして 6_1 , 6_2 の右巻 き及び左巻きらせん、更に 6_3 のらせんを考え、繊維周期として18オングストロームの前後 $15\sim 22$ オングス トロームの範囲について残基のらせん軸への投影高さを 0.1 オングストローム毎に変えてパッキングアナリ シスを行い、最も安定なコンフォメーションを予想することにした。

2. パッキングアナリシスの方法

本研究に用いたパッキングアナリシスの手法は非結合原子間の反発エネルギーのみを考慮して(引力は無 視している)、その反発エネルギーの総和が最小になるような分子鎖のコンフォメーションを求めるもので あり、基本的には ZUGENMAIER and SARKO⁸⁾ の手法に基づいている。なお、計算には FORTRAN IV で書かれた 彼らのコンピュータープログラム PS79 を基に京都大学大型計算機センターの計算機システム FACOM/M382 の OS IV/F4-MSP 上での FORTRAN 77 のもとで動く TSS バージョンに書き改めた PS86K を使用した。

分子鎖を充填するための格子は a 軸、 b 軸を極めて 大きく取り(実際には 1000 オングストロームとした), c 軸(繊維軸)だけを 15 オングストローム~22 オングストロームの範囲で適当に変えて、その格子内に 1 本の分子鎖だけを充填するものとしてフリーチェインのコンフォメーションを求めた。このようにする ことにより, 隣合う分子鎖間の相互作用によるコンフォメーションの変化を回避し、 1 本の分子鎖の分子内相互作用のみを考慮したコンフォメーションを求めることが出来た。以下に ZUGENMAIER and SARKO⁸⁾の 説明に従ってパッキングアナリシス法の概略を説明する。

この手法は基本的には炭化水素に対し WILLIAMS^{®)} が考案したポテンシャルエネルギーの計算法に基づい ており、リジッドな分子を格子内で対称要素を保ったまま動かし、非結合原子間の反発のポテンシャルエネ ルギーの総和が最小となるような各原子の座標を求めるものである。この際、非結合原子間の反発のポテン シャルエネルギー関数を次式で近似した。

$$\begin{aligned} \varepsilon_r &= w (d_0 - d_{ij})^2 & d_{ij} \leq d_0 \\ \varepsilon_r &= 0 & d_{ij} \geq d_0 \end{aligned}$$
 (1)

ここで、*dij*は非結合原子間距離、*d*。はその標準値であり、*w*は重み因子である。各々の非結合原子の対に対しては炭水化物において全て同一の値を持っているものとし、その値としては表1に示した ZUGENMAIER and SARKO¹⁰⁾の値を用いた。

(1→4)-β-D-ガラクタンのパッキングアナリシスを行うに当たり、分子鎖をパックする格子としては単純格子を考えた。なお、分子鎖の並進対称、回転対称のオペレーターは次式で与えられる。

$$\boldsymbol{T} = \begin{pmatrix} 0.0 & 0.0 & n \cdot h \end{pmatrix}$$

 $\boldsymbol{R} = \begin{pmatrix} \cos \theta & \sin \theta & 0 \\ -\sin \theta & \cos \theta & 0 \\ 0 & 0 & 1 \end{pmatrix}$

(2)

(3)

非結合原子間 相互作用の種類	非結合原子間 距離の標準値	重み因子
O…O	3.60	3.00
$\mathbf{O}\cdots\mathbf{C}$	3.60	3.00
О…Н	3.25	1.40
$\mathbf{C}\cdots\mathbf{C}$	3.70	3.00
$\mathbf{C}\cdots\mathbf{H}$	3. 30	1.35
$\mathbf{H}\cdots\mathbf{H}$	3. 20	0.50
$O \cdots O$ (H-bond)	2.80	20.0

表1 反発エネルギーの計算に用いるパラメーター

表 2	β-D-ガラク	トース残基構成原子の デカルト座
	標の初期値	(単位:オングストローム)

原子の種類	×座標値	y 座標値	z 座標値
O (4)	6.573	5. 684	3. 302
C (4)	5. 205	6.082	3. 189
C (1)	4.461	6.372	5.944
C (3)	5.020	7.475	3. 7 8 6
C (2)	5, 292	7.463	5. 288
C (5)	4. 303	5. 109	3.955
O (5)	4.696	5.118	5. 338
O (2)	4.920	8.737	5 .8 14
O (3)	5.826	8.424	3.105
C (6)	4. 423	3. 678	3.482
O (6)	3.619	2.822	4. 298
Н (1)	3. 505	6.582	5.830
H (2)	6.201	7.305	5.491
H (3)	4. 138	7.709	3.666
H (4)	4.872	6.116	2.272
H (5)	3.392	5.370	3.874
H (6A)	5.277	3. 443	3.450
H (6B)	4.088	3.652	2.541
O (1')	4.814	6.252	7.288

- 40 -

ここで、n は一つの格子内の分子鎖の残基の順番、h はらせん軸への残基の投影高さ、 θ は $\pm 2\pi/(1 \rho - \nu)$ 当りの残基の数)である。

また、ガラクトース残基を構成する各原子の座標の初期値として LongcHAMBON ら¹¹⁾の決定した β -D-ガ ラクトースの結晶中での値を用い、ヴァーチャルボンド(4.393 オングストローム)は一定であると言うコ ンストレインをもうけ、主としてコンフォメーション角を変化させることにより最適の構造を求めた。表 2にデカルト座標系に換算した β -D-ガラクトース残基構成原子の座標の初期値を示す。なお、水酸基の水 素原子はパッキング時の反発のポテンシャルエネルギーへの寄与が少ない⁸⁾ので省略した。

なお、最適の構造が見つかったかどうかの判定は、以下の基準に従って行った。

(1) 正しい構造は最も低い反発のポテンシャルエネルギーを示す。

(2) 正しい構造には不合理なショートコンタクトは含まれておらず、ポテンシャルエネルギーのパラメー ターが少々変化しても最も接近したコンタクトさえも不合理な迄に小さくなることはない。

(3) 水素結合は可能な限り最大限の数だけ形成されている。

3. 結果と考察

表 3 に繊維周期 15 オングストローム~21.6 オングストロームの間の 単純格子において $(1\rightarrow 4)$ -β-D-ガラ クタンの 分子鎖が 6_1 , 6_2 の右巻き及び 左巻きらせん, 更に 6_3 の右巻きらせんのコンフォメーションを取 った場合の各ガラクトース残基間のグリコシド結合の結合角の値を示す。

繊維周期	61	62	63	$\binom{64}{(-62^*)}$	
15.0	123.341	117.979	120.952	113.273	122.057
15.6	122.706	118.214	121.891	115. 158	121.376
16.2	122.031	111.828	122.267	117.068	120.654
16.8	121.314	112.291	123. 287	114.317	119.890
17.4	120. 549	112.808	110.115	116.382	119.079
18.0	119.735	113.379	114.682	114.279	118.218
18.6	11 8.8 66	114.006	115.862	117.098	117.303
19.2	117.936	114.690	112.871	115.310	116. 328
19.8	116, 940	115.433	114.324	113. 999	115.285
20.4	115.868	116.237	115.893	116.322	114. 167
21.0	114.710	117.102	113. 527	115.546	112.964
21.6	113. 453	113.269	115.535	115.156	111.879

表3 各コンフ_オメーションにおける β -(1→4)-D-ガラクタン分子鎖中の各ガ ラクトース残基間のグリコシド結合角の値(単位:度)

* 負号(-)は左巻きらせんを表す。

表4には入手出来た範囲において、X線回折の実験データーに基づいた種々の多糖分子鎖の標準的なコンフォメーションにおけるグリコシド結合角の値を示した。一方、ARNOTT ら¹²⁾の報告によると (1→6)-型の グリコシド結合を除くと、二つのピラノース環の間のグリコシド結合角 C一O一C の値は 115.7°~117.6° の 範囲に有り、その平均値は 116.5° となり、標準偏差は0.7であることが示されている。また、RAMACHANDRAN ら¹³⁾によると、(1→4)-β-型のグリコシド結合の値は 117.5° である。これらを総合すると、表4より単一ら せんの場合のグリコシド角の値は 114°~118° の範囲に納まるものと考えて差し支えないと思われる。なお、

	多糖の種類	グリコシド結合角の値
1	(l→3)-β-D-glucan	110.4° a) (triple strand helix)
2	$(1\rightarrow 4)$ - α -D-glucan	$105^{\circ b, c}$ (double strand helix)
3	$(1\rightarrow 4)$ - β -D-glucan	$117.1^{\circ} \sim 117.5^{\circ d}$, $14.8^{\circ e, f}$
4	(1→3)-β-D-xylan	115° g)
5	(1→4)-β-D-xylan	117.5° h)
6	(l→4)-β-D-mannan	115.3°~117.0° i)

表4 種々の多糖の標準的なコンフォメーションにおけるグリコシド結合角の値

N.B.: 1, 2以外は全て単一らせん

- a) Y. DESLANDES, R.H. MARCHESSAULT and A. SARKO; Macromolecules, 13, 1466~1471 (1980)
- b) H.-C.H. WU and A. SARKO; Carbohydrate Research, 61, 7~25 (1978)
- c) H.-C.H. WU and A. SARKO; Carbohydrate Research, 61, 27~40 (1978)

d) C. WOODCOCK and A. SARKO; Macromolecules, 13, 1183~1915 (1980)

- e) W. CLAFFEY and J. BLACKWELL; Biopolymers, 15, 1903~1915 (1976)
- f) F.J. KOLPACK and J. BLACKWELL; Macromolecules, 9, 273~278 (1976)
- g) E.D.T. ATKINS and K. PARKER; J. Polym. Sci., Part C, No. 28, 69~81 (1969)
- h) S.M. GABBAY, P.R. SUNDARARAJAN and R.H. MARCHESSAULT; Biopolymers, 11, 79~94 (1972)
- i) P. ZUGENMAIER; Biopolymers, 13, 1127~1139 (1974)

らせん対 称の種類	繊維周期 (Å)	ショートコンタク トの数(箇所)	らせん対 称の種類	繊維周期 (Å)	ショートコンタク トの数(箇所)
	19. 2	0		15.6	6
0	19.8	0		16.2	8
b 1	20.4	0		16.8	8
	21.0	0	,	17.4	7
	 		-62	18.0	11
	18.6	3	02	18.6	7
-6	19.2	3		19.2	11
0.	19.8	3		20. 4	11
	20. 4	2		21.0	12
	15.0	12		21.6	13
	18.6	8		18.0	45
Ga	19.2	8		18.6	44
02	19.8	5	63	19.8	35
	20. 4	5		20.4	30
	21.0	5		21.6	26

表5 各らせん構造における非結合原子間の不合理なショートコンタクトの数 $(|d_0 - d_{ij}| > 1.0$ の場合の数)

二重らせん,三重らせんの場合のグリコシド結合角の値がこの範囲を逸脱して若干小さめになっているが, これは分子鎖のパッキングの時に分子鎖間の立体障害によりコンフォメーションが変化を受けたものと解釈 される。

そこで表3において 114°~118° の範囲のグリコシド結合角の値を示す場合について 分子鎖のコンフォメ ーション,繊維周期,各非結合原子間のショートコンタクトの有無,パッキングエネルギーの大小等を調べ た。

先ず、表3において取り得る可能性のあるグリコシド結合角を持ったコンフォメーションを示す各々のら せん構造について、式(1)に示した $|d_0-d_{ij}|$ の項が1.0以上の値を取る、現実には有り得ないショート コンタクトがいくつ存在するかを調べた。その結果を表5に示す。表5より右巻きの繊維周期19.2オング スロトローム〜21.0オングストロームの 6₁ らせんの四つの場合だけが不合理なショートコンタクトを持た ず、実際に取り得る可能性のあることがわかり、ARNOTT ら¹²⁾の報告に従えばグリコシド結合角 116.94°の 繊維周期19.8 オングストロームの場合が最も可能性が高いことになる。そこで、更にこの四つの繊維周期 について O6 酸素原子の配置をも考慮してパッキングアナリシスを進めた。その結果、各繊維周期におい て最も安定であると考えられたコンフォメーションを表6に示す。

繊維周期 (Å)	ポテンシ ャルエネ ルギー	グリコシ ド結合角 (degree)	ショートコンタクト (Å)	コンフォメーション角 (degree)
19. 2	9. 137	117.936	$\begin{array}{ccc} H1 - C4' & 2.50 \\ C1 - H4' & 2.47 \\ H6B - H5 & 2.36 \\ H1 - H4' & 2.25 \end{array}$	O5-C5-C6-O6174. 240 $C4-C5-C6-O6$ -66. 563 $H1-C1-O4-C4$ 30. 409 $C1-O4-C4-H4$ 18. 570
19.8	9. 362	116. 822	H $1-C4'$ 2.48 C $1-H4'$ 2.45 H 6 B - H 5 2.37 H $1-H4'$ 2.24	O5-C5-C6-O6174.984 $C4-C5-C6-O6$ -65.935 $H1-C1-O4-C4$ 31.586 $C1-O4-C4-H4$ 19.319
20. 4	9. 919	115.868	H1-C4' 2.47 C1-H4' 2.43 H6B-H5 2.39 H1-H4' 2.23	$\begin{array}{cccc} O5 - C5 - C6 - O6 & 174.240 \\ C4 - C5 - C6 - O6 & -66.563 \\ H1 - C1 - O4 - C4 & 32.761 \\ C1 - O4 - C4 - H4 & 20.145 \end{array}$
21.0	10. 425	114.710	H $1-C4'$ 2.45 C $1-H4'$ 2.41 H 6 B-H 5 2.41 H $1-H4'$ 2.22	$\begin{array}{cccccccc} O5 - C5 - C6 - O6 & 174.240 \\ C4 - C5 - C6 - O6 & -66.563 \\ H1 - C1 - O4 - C4 & 33.970 \\ C1 - O4 - C4 - H4 & 21.009 \end{array}$

表6 61 らせんの安定なコンフォメーションの予想値

表 6 より反発のポテンシャルの 最も低いコンフォメーションは 繊維周期 19.2 オングストロームの場合で あり、グリコシド結合角の値は ARNOTT ら¹²⁾の報告によるグリコシド結合角の平均値 116.5°より若干大き な 117.936°であった。そして O6 酸素原子の配置は O5 の酸素原子に対し (O5-C5-C6-O6) 174.24° でほぼ trans, C4 の炭素原子に対し (C4-C5-C6-O6) -66.563°でほぼ gauche, 即ち tg の配置であ った。また、二つの残基間のコンフォメーション角は ϕ (H1-C1-O4'-C4')=30.409°, ψ (C1-O4'-C4'-H4')=18.570° であることがわかった。しかしながら、このコンフォメーションにおいてもなお四つの

木材研究・資料 第22号(1986)

No.	x座標値	y 座標値	z 座標値	原子の 種 類	No.	x 座標値	y 座標値	z 座標値	原子の 種 類
1	0.0	-3.010	0.0	O4	43	0.738	3. 324	7.488	O5
2	0.964	-4.000	0.362	C 4	44	2.736	2.751	10. 497	O2
3	2.406	-2.663	2.450	C 1	45	4.562	2.010	8. 405	O3
4	0.758	-4.415	1.816	C 3	46	1.207	3.816	5.224	C 6
5	1.037	- 3. 247	2.760	C 2	47	2.148	4.391	4.314	O6
6	2. 383	-3.439	0.220	C 5	48	1.341	4.411	9. 084	H1
7	2.510	-2.301	1.088	O 5	49	2.024	1.514	9.042	H2
8	1.015	-3.746	4.097	O2	50	3.753	3.845	8.433	H3
9	-0.540	-4.956	2.005	O3	51	3.763	3.160	6.139	H4
10	2.701	-2.953	-1.176	C 6	52	2.075	4.753	6.902	H5
11	2.728	-4.056	-2.086	O6	53	0.802	2.902	4.904	H6A
12	3.150	-3.367	2.684	Hl	54	0.401	4.488	5.265	H6B
13	0.299	-2.510	2.642	H2	55	0.0	3.010	9.600	O4
14	1.453	-5.172	2.033	H3	56	-0.964	4.000	9, 962	C 4
15	0.856	-4.839	-0.261	H4	57	-2.406	2.663	12.050	Cl
16	3.079	-4.173	0.502	H 5	58	-0.758	4.415	11.416	C 3
17	2.112	-2.145	-1.496	H6A	59	- 1.037	3.247	12.360	C 2
18	3.686	-2.591	- 1. 135	H6B	60	-2.383	3. 439	9.820	C 5
19	2.606	-1.505	3.200	O4	61	-2.510	2.301	10.688	O5
20	3.946	- 1. 165	3. 562	C 4	62	-1.015	3.746	13.697	O_2
21	3.510	0.752	5.650	C 1	63	0. 540	4.956	11.605	O3
22	4.203	-1.551	5.016	C 3	64	-2.701	2.953	8.424	C 6
23	3.331	-0.726	5.960	C 2	65	-2.728	4.056	7.514	O6
24	4.170	0.344	3.420	C 5	66	-3.150	3. 367	12, 284	H 1
25	3. 247	1.023	4. 288	O5	67	-0.299	2.510	12.242	H2
26	3.751	-0.994	7.297	O2	68	-1.453	5.172	11.633	H3
27	4.022	-2.946	5.205	O3	69	-0.856	4.839	9. 339	H4
28	3.908	0.862	2.024	C 6	70	-3.079	4.173	10.102	H 5
29	4.876	0. 335	1.114	O 6	71	-2.112	2.145	8.104	H6A
30	4.491	1.044	5.884	Ηl	72	- 3. 686	2.591	8.465	H6B
31	2.323	-0.995	5.842	H2	73	-2.606	1.505	12.800	O4
32	5.206	-1.328	5.233	H3	74	-3.946	1. 165	13.162	C 4
33	4.618	-1.678	2.939	H4	75	-3.510	-0.752	15.250	C 1
34	5.154	0. 580	3.702	H 5	76	-4.203	1.551	14.616	C 3
35	2.914	0.756	1.704	H6A	77	-3.331	0.726	15. 560	C 2
36	4.087	1.896	2.065	H6B	78	-4.170	-0.344	13.020	C 5
37	2.606	1. 505	6.400	O4	79	-3.247	-1.023	13.888	O5
38	2. 982	2.835	6.762	C 4	80	-3.751	0.994	16, 897	O2
39	1.104	3.415	8.850	C 1	81	-4.022	2.946	14.805	O3
40	3. 444	2.864	8.216	C 3	82	-3.908	-0.862	11.624	C 6
41	2.294	2. 522	9. 160	C 2	83	-4.876	-0.335	10.714	O 6
42	1.787	3. 783	6.620	C 5	84	-4.491	- l. 044	15. 484	H 1

表7 β-ガラクタン構成原子のデカルト座標値(単位:オングストローム)

田中・ほか:β-ガラクタンの構造

85	-2.323	0.995	15.442	H2	97	-0 . 738	-3.324	17.088	O5
8 6	-5.206	1.328	14.833	H3	98	-2.736	-2.751	20.097	O2
87	-4.618	1.678	12.539	H4	99	-4.562	-2.010	18.005	O3
88	- 5. 154	-0.580	13.302	H5	100	— l. 207	-3.816	14.824	C 6
89	-2.914	-0.756	11.304	H6A	101	-2.148	-4.391	13.914	O6
90	-4.087	- 1. 896	11.665	H6 B	102	-1.341	-4.411	18.684	H 1
91	-2.606	-1.505	16.000	O4	103	-2.024	-l.514	18.642	H2
92	-2.982	-2.835	16.362	C 4	104	-3.753	-3.84 5	18.033	H3
93	-1.104	-3.415	1 8. 450	С I	105	-3.763	-3.160	15.739	H4
94	-3.444	-2.864	17.816	· C 3	106	-2.075	-4.753	16. 502	H5
95	-2.294	-2.522	18.760	C 2	107	-0 . 8 02	-2.902	14. 504	H6A
96	— l. 787	-3.783	16.220	C 5	108	-0.401	-4 . 488	14 . 8 65	H6 B

ショートコンタクト(|d₀-d_{ij}|>0.8: H1-C4', C1-H4', H6B-H5, H1-H4')が残っており,この点に なお若干の不満が残る。本報においては繊維周期のステップを0.6 オングストロームと荒く取り,また定石 どうりヴァーチャルボンドの長さをガラクトースにおける長さである4.393 オングストロームに固定し,そ の範囲で結合長,結合角,コンフォメーション角に若干の変化を認めて計算を行ったが,この繊維周期のス テップをより狭く取り,ヴァーチャルボンドの値に若干の変動を認めるとショートコンタクトの数,繊維周 期の値,グリコンド結合角の値に若干の変化が生じる可能性が残っている。しかしながら,ここに得られた 繊維周期19.2 オングストロームのコンフォメーションからそれ程大きくずれることは有り得ないであろう。

表7に求められた妥当なコンフォメーションを持つ (1→4)- β -D-ガラクタンを構成する 各原子の デカル ト座標の値を示す。ここに得た各原子の 座標値を初期値として現在 (1→4)- β -D-ガラクタンの X 線回折像 をもとに結晶構造を解析する作業を続行中である。

文 献

- 1)田中文男,越島哲夫:木材学会誌,29巻,1~7(1983)
- 2) F. TANAKA and T. KOSHIJIMA: Wood Science and Technology, 18, 177~186 (1984)
- 3) F. TANAKA: Ph D. Thesis, Faculty of Agriculture, Kyoto University (1984)
- 4) 田中文男:木材研究·資料, No. 21, 23~67 (1985)
- 5) F. TANAKA: Wood Research, No. 72, 119~176 (1986)
- 6) T.L. BLUHM and A. SARKO: Carbohydrate Research, 54, 125~138 (1977)
- 7) H.-C.H. WU and A. SARKO: Carbohydrate Research, 54, C3~C6 (1977)
- 8) P. ZUGENMAIER and A. SARKO: Acta Cryst., B28, 3158~3166 (1972)
- 9) D.E. WILLIAMS: Acta Cryst., A25, 464~470 (1969)
- 10) P. ZUGENMAIER and A. SARKO: Biopolymers, 15, 2121~2136 (1976)
- 11) P.F. LONGCHAMBON, J. OHANNESSIAN, D. AVENEL and A. NEUMAN: Acta Cryst., B31, 2623~2627 (1975)
- 12) S. ARNOTT and W.E. SCOTT: J. Chem. Soc., Perkin II, 324~335 (1972)
- 13) G.N. RAMACHANDRAN, C. RAMAKRISHNAN and V. SASISEKHARAN: Aspects of Protein Structure, G.N. RAMACHANDRAN Ed., Academic Press, London, 121 (1963)