# 大麦若葉からのarabinoxylanの分離と構造

# Isolation and Characterization of Arabinoxylan from Young Barley Leaves

## 伊藤聖子\*·斎藤安弘\*\*·齋藤正実\*\*·山本邦男\*\*\*·加藤陽治\*

Seiko ITO\*, Yasuhiro SAITO\*\*, Masami SAITOU\*\*, Kunio YAMAMOTO\*\*\* and Yoji KATO\*

#### 論文要旨

大麦若葉粉末の水不溶性食物繊維構成多糖は、約55%がセルロースで約45%が非セルロース性多糖である。 非セルロース性多糖の約70%を占めるアラビノキシランの化学構造を調べるために、アラビノキシランの分 離・精製および、得られたアラビノキシランのキシラン加水分解酵素キシラナーゼによる屑片分析を行った。

水不溶性食物繊維画分から、4%の水酸化カリウム抽出画分へミセルロース I をDEAE-Sephadex A-25 (酢酸型) に供し、非吸着型アラビノキシラン-I と吸着型アラビノキシラン-IIを49:37で得た。アラビノキ シラン-I の構成糖は、ウロン酸:ラムノース:フコース:アラビノース:ガラクトース:グルコース:キシ ロース=微量:0:0.3:25.2:10.6:2.1:61.8で、アラビノキシラン-IIのそれは、微量:2.2:0.2:24.0: 8.5:0.5:64.6であった。キシラナーゼ加水分解物中のキシロオリゴ糖(重合度1~3)と側鎖を有するキ シロオリゴ糖の比率は、アラビノキシラン-I で28:72、アラビノキシラン-IIで11:89であった。これらの結 果より、大麦若葉粉末に由来するアラビノキシラン-I と-IIの違いは側鎖構成成分のアラビノース残基等によ る分岐率とそれらのキシラン主鎖上での分布状態に違いがあると推定された。

キーワード:大麦若葉、水不溶性食物繊維、多糖類、アラビノキシラン

#### 1. 緒 言

種々の天然食品素材が疾病予防効果や生体調節 作用を有することが知られている。その一つに食 物繊維<sup>1)</sup>がある。食物繊維の大部分はほとんどが 多糖類から構成されている植物細胞壁に由来す る<sup>2)</sup>。いろいろな幼植物を原材料にした機能性食 品があり、大麦若葉もその一つである。前報<sup>3)</sup>に おいて、大麦若葉乾燥粉末の食物繊維画分の多糖 類の種類とその量を調べたところ、①大麦若葉粉 末の水可溶性食物繊維画分と水不溶性食物繊維画 分に含まれる全糖量比は1:13.7で、ほとんどが水 不溶性食物繊維から成ること、そして、②水不溶 性食物繊維画分を構成する多糖は約55%がセルロ ース、約30%がアラビノグルクロノキシラン、約 3%がキシログルカン、約5%が側鎖を有するラ ムノガラクツロナン、約7%がその他の多糖であ ることを明らかにした。

本研究では非セルロース多糖の約70%を占める アラビノグルクロノキシランの構造を調べるため に、本多糖の分離・精製を行うとともに、キシラ ナーゼによる屑片分析を行ったので、その結果を 報告する。

#### 2.実験材料および方法

#### 1)材料

大麦若葉粉末の水不溶性食物繊維画分から得ら れた、4%水酸化カリウム抽出上清のヘミセルロ ースIB(HC-IB)画分(ウロン酸:ラムノース:フコ ース:アラビノース:ガラクトース:グルコース:キ シロース=10.8:1.2:0.2:21.7:7.1:1.7:57.2)を

\* 弘前大学教育学部家政学科教室

Department of Home Economics, Faculty of Education, Hirosaki University \*\* (㈱総合健康開発研究所 Institute of General Health Development Co., Ltd.

<sup>\*\*\*</sup>山本漢方製薬㈱ Yamamoto Kanpoh Pharmaceutical Co., Ltd.

用いた。

## HC-IBのDEAE-Sephadex A-25カラムク ロマトグラフィー

HC-IB画分(619.45mgグルコース相当量)を 20mM酢酸緩衝液 (pH5.5) に溶解、遠心操作 (5,000rpm、30分)にて不溶物を除去し、上清 (39ml)を得た。上清の全糖量をフェノール・硫 酸法<sup>4)</sup> にて測定し、これをDEAE-Sephadex A-25カラムクロマトグラフィーに供した。試料 619.45mg(全糖量)を同緩衝液で平衡化したカラ ム (5×20cm) にのせ、1,000mlの20mM酢酸緩 衝液で溶出した。次に、1,000mlの0.2M塩化ナト リウムを含む20mM酢酸緩衝液、引き続き1,000ml の0.5M塩化ナトリウムを含む同緩衝液、最後に、 1,000mlの0.5M水酸化ナトリウムを含む同緩衝 液の溶出を行った。溶出液は20mlずつフラクショ ンコレクターで試験管に集め、その中から適当量 とり、フェノール・硫酸法にて全糖量 (Absorbance at 490nm)およびカルバゾール・硫 酸法<sup>5)</sup>にて酸性糖量(Absorbance at 530nm)を 測定した。試験管番号6~23、60~72および157~ 175をそれぞれ集め、HC-IB-1、2および3画分と した。HC-IB-1、2はそのまま、HC-IB-3 画分は 酢酸で中和し、流水で透析後に蒸留水に対して透 析し、それぞれ透析内液を凍結乾燥した。

HC-IB-1 (175.65mgグルコース相当量)を 10mlの20mM酢酸緩衝液(pH5.5)に溶解、遠心 操作(5,000rpm、30分)にて不溶物を除去した上 清を、同緩衝液で平衡化したDEAE-Sephadex A -25カラム(2.5×18cm)に供した。はじめに、 200mlの20mM酢酸緩衝液 (pH5.5) で溶出し、次 に200mlの0.2M塩化ナトリウムを含む同緩衝液、 引き続き200mlの0.5M塩化ナトリウムを含む同 緩衝液、最後に、200mlの0.5M水酸化ナトリウム を含む同緩衝液の溶出を行った。溶出液は10mlず つ集め、その中から適当量とり、全糖量および酸 性糖量を測定した。試験管番号3~12、23~34お よび43~48をそれぞれ集め、HC-IB-1-1、2およ び3画分に分け、流水で透析後、蒸留水に対して 透析し、それぞれ透析内液を凍結乾燥した。HC-IB-1-1をアラビノキシラン-Iとして以後の実験 を行った。

HC-IB-2(134.13mgグルコース相当量)を8 mlの20mM酢酸緩衝液(pH5.5)に溶解、遠心操 作(5,000rpm、30分)にて不溶物を除去した上清 を、同緩衝液で平衡化したDEAE-Sephadex A-25 カラム(2.5×18cm)に供した。はじめに、200ml の20mM酢酸緩衝液(pH5.5)で溶出し、次に200ml の0.2M塩化ナトリウムを含む同緩衝液、引き続き 200mlの0.5M塩化ナトリウムを含む同緩衝液、最 後に、200mlの0.5M水酸化ナトリウムを含む同緩 衝液の溶出を行った。溶出液は10mlずつ集め、そ の中から適当量とり、全糖量および酸性糖量を測 定した。試験管番号3~8、24~31、32~44および 45~50をそれぞれ集め、HC-IB-2-1、2、3およ び4 画分に分け、流水で透析後、蒸留水に対して 透析し、それぞれ透析内液を凍結乾燥した。HC-IB-2-2をアラビノキシラン-IIとして以後の実 験を行った。

#### 3) 糖結合様式の分析

アラビノキシラン-I および-II (約5 mgキシロ ース相当量)を箱守法<sup>6)</sup>にてメチル化した。メチ ル化多糖は酸で加水分解後、水素化ホウ素ナトリ ウムで還元してアルジトールにし、ピリジンと無 水酢酸でアセチル化し、ガスクロマトグラフィー による分析<sup>7)</sup>を行った。ガスクロマトグラフは日 立製のG-5000を用い、カラムはJ&W社のヒュー ズドシリカキャピラリーカラムDB-225 (0.32mm ×15m)を用い、140℃から200℃まで1分あたり 2℃の昇温で分析した。

## 4)精製キシラナーゼ処理および酵素分解物の 分画

アラビノキシラン-I (36.4mgキシロース相当 量) を5 mlの20mM酢酸緩衝液 (pH5.5) に溶解 し、精製エンド-1,4-β-キシラナーゼ<sup>8,9)</sup>50μ1 を加え、40℃で48時間反応させた。反応終了後、 沸騰湯浴中で処理して酵素を失活させ、これに4 倍量のメタノールを加え、遠心操作(5,000rpm、 30分)により上清と沈殿に分けた。上清を減圧乾 固後、蒸留水(1.0ml)に溶解し、あらかじめ蒸 留水で平衡化しておいたBio-Gel P-2のガラスカ ラム (2.5×40cm) にのせ、蒸留水で溶出した。溶 出液は2.0mlずつフラクションコレクターで集め、 そのなかから適当量とり、フェノール・硫酸法に て糖量を測定した。試験管番号73~77、68~72、 61~67、55~60、52~54、49~51および27~48を それぞれ集め、I-a、I-b、I-c、I-d、I-e、I-fおよ び I-g画分とした。

アラビノキシラン-II (33.2mgキシロース相当

量)を5mlの20mM酢酸緩衝液(pH5.5)に溶解
 し、精製キシラナーゼ50µlを加え、40℃で48時
 間反応させた。反応後、HC-IB-1-1と同様の操作
 を行い、Bio-Gel P-2のゲル濾過クロマトグラフィーに供した。試験管番号72~77、66~71、59~
 65、53~58、43~52、39~42、34~38および25~
 33をそれぞれ集め、II-a、II-b、II-c、II-d、II-e、II-f、II-gおよびII-h画分とした。

#### 5)オリゴ糖分析

精製キシラナーゼ酵素分解物のオリゴ糖分析に は、パルスドアンペロメトリー検出(金電極)付き のイオンクロマトDX-300(日本ダイオネクス社) による陰イオンクロマトグラフィーで行った<sup>10)</sup>。 分離カラムはCarboPac PA1を、ガードカラムは CarboPac PA1 GUARDを用いた。分析には溶離 液A (100mM水酸化ナトリウム)と溶離液B (500mM酢酸ナトリウム/100mM水酸化ナトリ ウム)を用い、酢酸ナトリウムの濃度勾配(0~ 50分、0~100mM)による溶出を1.0ml/分の流量 で行った。

#### 6)構成糖分析

中性糖量:試料1ml(100µgグルコース相当量) を1mlの2Mトリフルオロ酢酸で3時間、100℃ で加水分解し、分解物を減圧乾固、200µ1の超純 水に溶解し、イオンクロマトDX-300を用いて構 成糖分析を行った。分離カラムはCarboPac PA1 を、ガードカラムはCarboPac PA1 GUARDを用 いた。分析には溶離液に超純水を用い、1.0ml/分 の流量で溶出した。

酸性糖量:試料溶液から適当量とり、カルバゾ ール・硫酸法にてガラクツロン酸相当量として求 めた。ただし、本法では中性糖も発色するので、 あらかじめその影響量を算出、カルバゾール・硫 酸法で求めた値から差し引き[真の酸性糖量=カ ルバゾール・硫酸法にて求めた酸性糖量-(イオン クロマトグラフィーで求めた中性糖量×0.23)]、 それを酸性糖量とした<sup>11)</sup>。

#### 3. 結果および考察

1)大麦若葉アラビノキシランの分離・精製

大麦若葉粉末の水不溶性食物繊維画分から、先 に調製したヘミセルロースIB画分(ウロン酸:ラ ムノース:フコース:アラビノース:ガラクトース: グルコース:キシロース=10.8:1.2:0.2:21.7: 7.1:1.7:57.2)を、先ずDEAE-Sephadex A-25 イオン交換クロマトグラフィーに供した。20mM 酢酸緩衝液 (pH5.5)、0.2MNaClを含む同緩衝液、 0.5MNaClを含む同緩衝液および0.5MNaOHで



Fig. 1. DEAE Sephadex A-25 chromatography of fraction HC-IB obtained from young barley leaves.
HC-IB (619.45 mg as Glc equiv. / 39 ml 20mM Na-acetate buffer, pH 5.5) was applied to a column (5× 20cm) of DEAE Sephadex A-25 equibrated with the same buffer. The column was eluted stepwise with 20mM Na-acetate buffer, 20mM Na-acetate buffer containg 0.2M NaCl and 0.5M NaCl, and 0.5M NaOH. Tubes 6~23, 60~72 and 157~175 were separately combined to give fractions HC-IB-1, -2 and -3.

Table 1. Sugar composition and ratio of fractions HC-IB-1 $\sim$ -3 obtained from fraction HC-IB after chromatography on DEAE Sephadex A-25.

Fraction	Total	Ratio	Sugar composition (wt%)								
	sugar (mg)	(%)	U.A.	Rha	Fuc	Ara	Gal	Glc	Xyl	Man	
HC-IB	619.45		10.8	1.2	0.2	21.7	7.1	1.7	57.2	0	
HC-IB -1	246.18	48.7	tr.	1.7	0.4	23.3	12.7	2.7	59.2	0	
2	188.60	37.3	tr.	1.5	0.3	26.1	11.0	0.9	60.2	0	
3	70.98	14.0	tr.	0	tr.	11.7	1.3	5.0	82.0	0	



Fig. 2. DEAE Sephadex A-25 chromatography of fraction HC-IB-1 obtained in Fig. 1. HC-IB-1 (175.65 mg as Glc equiv. / 10 ml 20mM Na-acetate buffer, pH 5.5) was applied to a column (2.5 × 18 cm) of DEAE Sephadex A-25 equibrated with the same buffer. The column was eluted stepwise with 20mM Na-acetate buffer, 20mM Na-acetate buffer containg 0.2M NaCl and 0.5M NaCl, and 0.5M NaOH. Tubes 3~12, 23~34 and 43~48 were separately combined to give fractions HC-IB-1-1, -2 and -3.



Fig. 3. DEAE Sephadex A-25 chromatography of fraction HC-IB-2 obtained in Fig. 1. HC-IB-2 (134.13 mg as Glc equiv. / 8 ml 20mM Na-acetate buffer, pH 5.5) was applied to a column (2.5 × 18 cm) of DEAE Sephadex A-25 equibrated with the same buffer. The column was eluted stepwise with 20mM Na-acetate buffer, 20mM Na-acetate buffer containg 0.2M NaCl and 0.5M NaCl, and 0.5M NaOH. Tubes 3~8, 24~31, 32~44 and 45~50 were separately combined to give fractions HC-IB-2-1, -2, -3 and -4.

Table 2. Sugar composition and ratio of fractions HC-IB-1-1~-3 obtained from fraction HC-IB-1 after chromatography on DEAE Sephadex A-25.

Fraction	Total	Ratio	Sugar composition (wt%)								
	sugar (mg)	(%)	U.A.	Rha	Fuc	Ara	Gal	Glc	Xyl	Man	
HC-IB-1-1	113.08	71.9	tr.	-	0.3	25.2	10.6	2.1	61.8	0	
1-2	37.83	24.1	tr.	-	0.3	28.7	14.2	0.6	56.2	0	
1-3	6.32	4.0	tr.	-	0.3	32.1	12.4	0.6	54.6	0	

Table 3. Sugar composition and ratio of fractions HC-IB-2-1 $\sim$ -4 obtained from fraction HC-IB-2 after chromatography on DEAE Sephadex A-25.

Fraction	Total	Ratio	Sugar composition (wt%)							
	sugar (mg)	(%)	U.A.	Rha	Fuc	Ara	Gal	Glc	Xyl	Man
HC-IB-2-1	23.69	18.8	tr.	1.6	0.4	28.9	13.3	1.4	54.4	0
2-2	70.47	56.1	tr.	2.2	0.2	24.0	8.5	0.5	64.6	0
2-3	22.47	17.9	tr.	0.8	0.2	24.4	7.5	0.4	66.7	0
2-4	9.09	7.2	tr.	3.1	0.3	27.8	11.7	0.6	56.5	0



Fig. 4. Gas chromatogram of the partially methylated alditol acetates obtained from the acid hydrolyzates of the methylated arabinoxylan- I and - II. Peaks 1, 2, 3 and 4 are 2,3,5-Me<sub>3</sub>-Ara (2,3,5tri-O-methyl-1,4-di-O-acethyl-arabinitol), 2,3,4-Me<sub>3</sub>-Xyl, 2,3- and/or 3,4-Me<sub>2</sub>-Xyl, and 2- and/or 3-Me<sub>1</sub>-Xyl, respectively.

 順次溶出した。緩衝液(HC-IB-1)、0.2MNaCl (HC-IB-2)および0.5MNaOH(HC-IB-3)で
 溶出した3画分に糖の溶出が認められた(Fig.1)。
 それぞれの画分の収量と構成糖組成比をまとめたのがTable1である。HC-IB-1とHC-IB-2がそ れぞれHC-IBの約50%と約40%を占めるが、構成 糖組成比に大きな差は認められなかった。両画分 をさらに精製するために、それぞれを再度DEAE-Sephadex A-25イオン交換クロマトグラフィーに 供した (Fig.2およびFig.3)。HC-IB-1および HC-IB-2からそれぞれ得られた各画分の収量と 構成糖組成比をまとめたのがTable 2および Table 3である。HC-IB-1-1およびHC-IB-2-2をそれぞれ、大麦若葉アラビノキシラン-I(ウ ロン酸:フコース:アラビノース:ガラクトース: グルコース:キシロース=微量:0.3:25.2:10.6: 2.1:61.8) およびアラビノキシラン-II (ウロン 酸:ラムノース:フコース:アラビノース:ガラ クトース:グルコース:キシロース=微量:2.2: 0.2:24.0:8.5:0.5:64.6) として、以後の実験 を進めた。

大麦若葉アラビノキシラン-I および-IIの $\beta$ -1,4-D-キシラン主鎖の分岐率を調べるため、メ チル化分析を行い、特にアラビノースおよびキシ ロース残基の結合様式に注目した(Fig. 4および Table 4)。アラビノキシラン-I は、非還元末端 アラビノース:非還元末端キシロース:4-結合キ シロース:2,3-結合キシロース=9.8:3.5:55.3: 31.4であり、アラビノキシラン-IIは、非還元末端 アラビノース:非還元末端キシロース:4-結合キ シロース:2,3-結合キシロース=12.2:0.6:38.3: 48.9であった。4-結合キシロースと2,3-結合キシ ロースの割合より、アラビノキシラン-I は主鎖の  $\beta$ -1,4-D-キシロース残基の約36%が、アラビノ

Table 4. The ratio of T-Ara, T-Xyl, 4- and/or 2-Xyl, and 3,4- and/or 2,3-Xyl in the arabinoxylan-I and -II.

PeakNo.	Methylated sugar	Deduced glycosidic	Ratio (% area)				
	linkage	linkage*	Arabinoxylan-I	Arabinoxylan-II			
1	2,3,5-Me <sub>3</sub> -Ara**	T-Ara	9.8	12.2			
2	2,3,4-Me <sub>3</sub> -Xyl	T-Xyl	3.5	0.6			
3	2,3- and/or 3,4-Me <sub>2</sub> -Xy	l 4- and/or 2-Xyl	55.3	38.3			
4	2- and/or 3-Mei-Xyl	3,4- and/or 2,3-X	yl 31.4	48.9			

\* The numerical prefixes represent the carbon atoms involved in glycosidic linkages in the original polysaccharides. Prefix T indicates sugar linked through C(O)-1 only.

\*\* 2,3,5-Me<sub>3</sub>-Ara=2,3,5-tri-O-methyl-1,4-di-O-acethyl-arabinitol, etc.



Fig. 5. Separation by gel filtration on Bio-Gel P-2 of the xylanase-hydrolyzate of arabinoxylan-I and-II obtained from young barley leaves.

- A : The xylanase-hydrolyzate of arabinoxylan-I (36.4 mg as Xyl equiv.) was put on a column (2.5×40cm) of Bio-Gel P-2, followed by filtration through the column with water. Tubes 73~77, 68~72, 61~67, 55~ 60, 52~54, 49~51 and 27~48 were combined to give fraction I -a, -b, -c, -d, -e, -f and -g, respectively.
- B : The xylanase-hydrolyzate of arabinoxylan-II (33.2 mg as Xyl equiv.) was put on a column (2.5×40cm) of Bio-Gel P-2, followed by filtration through the column with water. Tubes 72~77, 66~71, 59~65, 53~58, 43~52, 39~42, 34~38 and 25~33 were combined to give fraction II -a, -b, -c, -d, -e, -f, -g and -h, respectively.

キシラン-II は約56%が側鎖をもつ構造であると 示唆された。両アラビノキシランの構成糖組成比 から、アラビノースの他にガラクトースなども検 出されており、アラビノース以外の側鎖構造も考 えられるが、今回のメチル化分析では側鎖の詳細 構造について同定することはできなかった。 2)大麦若葉アラビノキシラン-Iおよび-Iのキシラナーゼによる屑片分析

大麦若葉アラビノキシラン-Iおよび-II、それぞれを精製キシラナーゼで加水分解し、加水分解物をBio-Gel P-2のゲル濾過クロマトグラフィーに供した(Fig.5)。構成糖組成比に大きな違いが認

Table 5. Sugar composition and ratio of fractions I -a  $\sim$  I -g obtained from the xylanase-hydrolyzed arabinoxylan-I after chromatography on Bio-Gel P-2.

Fraction	TubeNo.	Total	Ratio		Sugar composition (wt%)						
	in Fig.5-A	sugar(mg	g) (%)	U.A.	Rha	Fuc	Ara	Gal	Glc	Xyl	Man
I-a	73~77	0.21	1.5	-	-	-	15.2	0.6	1.2	83.0	0
b	68~72	1.74	12.4	-	-	-	0.4	0.2	0.1	99.3	0
с	61~67	1.99	14.2	-	-	-	0.8	0.2	2.0	97.0	0
d	55~60	1.92	13.7	-	-	-	20.1	0.5	2.0	77.4	0
e	52~54	1.54	10.9	-	-	tr.	18.2	0.8	2.0	79.0	0
f	49~51	1.28	9.1	-	-	0.1	19.6	1.5	5.3	73.5	0
g	27~48	5.38	38.2	-	-	0.3	27.4	5.3	6.1	60.9	0

Fraction	TubeNo.	Total	Ratio		Sugar composition (wt%)						
	in Fig.5-B	sugar (mg)	(%)	U.A.	Rha	Fuc	Ara	Gal	Glc	Xyl	Man
II -a	72~77	0.13	1.0	•	-	-	3.5	0.7	1.6	94.2	0
b	66~71	0.75	6.0	-	-	-	0.3	0.3	0.5	98.9	0
с	59~65	0.47	3.7	-	-	tr.	2.5	1.5	0.9	95.1	0
d	53~58	0.49	3.8	-	-	0.2	18.6	2.0	0.9	78.3	0
e	43~52	2.98	23.7	-	-	0.1	12.5	2.0	0.4	85.0	0
f	38~42	1.62	12.9	-	-	0.1	16.7	2.8	0.7	79.7	0
g	34~38	2.20	17.5			0.2	21.1	5.9	0.6	72.2	0
h	25~33	3.95	31.4		-	0.5	27.4	10.3	1.0	60.8	0



Fig. 6. HPAEC chromatograph of the xylanase-hydrolyzate of arabinoxylan-I and-II obtained from young barley leaves.

められずメチル化分析から分岐率の違いが示唆さ れた大麦若葉アラビノキシラン-Iと-IIであった が、Fig.5からわかるようにキシラナーゼ加水分 解物の分子量分布に両者で大きな違いが認められ た。即ち、重合度1~3に相当するオリゴ糖およ び重合度5以上のオリゴ糖の割合を求めると、ア ラビノキシラン-Iでは28:72、そしてアラビノキ シラン-IIでは11:89であった。それぞれの加水分 解物から得られたオリゴ糖各画分の構成糖組成 (Table5およびTable6)を見てみると、両者と も重合度5以上のオリゴ糖画分には顕著な量のア ラビノースの存在が認められており、容易にアラ ビノキシロオリゴ糖の存在が推定される。

さらに、アラビノキシラン-Iおよび-IIのキシラ ナーゼ加水分解物をダイオネクス社の陰イオンク ロマトグラフィーに供した時の溶出パターンを Fig. 6 に示す。アラビノキシラン-I および-IIの 加水分解物に見られるピーク1~3はいずれも標 準のβ-1,4-D-キシロオリゴ糖(キシロース、キ シロビオース、キシロトリオース)の溶出時間と 一致していることから、それぞれキシロース、β-1,4-D-キシロビオース、β-1,4-D-キシロトリオ ースであると考えることができる。それらの割合 はアラビノキシラン-Iの場合、加水分解物全体の 1.5%、12.4%、14.2%で、アラビノキシラン-Ⅱ の場合は加水分解物全体の1.0%、6.0%、3.7%で あった。この値は、ゲル濾過の結果とほぼ一致し ている。また、アラビノキシラン-I の加水分解物 に見られるピーク4、5、6とアラビノキシラン-Ⅱの加水分解物に見られるピーク4、5、6は同一 物と考えられるが、詳細は不明である。ただし、 Bio-Gel P-2のゲル濾過クロマトグラフィーで得 られた各画分の構成糖分析の結果(Table 5 およ びTable6)より判断すると、アラビノースを含 むキシロオリゴ糖である可能性が非常に高い。ま た、アラビノキシラン-Iの加水分解物にはほとん ど認められず、アラビノキシラン-Ⅱの加水分解物 に認められるピーク7、8、9は、さらに重合度の 高いアラビノキシロオリゴ糖等であると推定され る。

これらの結果から、大麦若葉アラビノキシラン-Iと-IIの違いは、 $\beta$ -1,4-D-キシラン主鎖のキシ ロース残基のO-2またはO-3の位置に結合して いるアラビノース残基などの側鎖成分の分岐率の 違いと、分布状況の違いであると考えられる。

#### 3)総合考察

今回の研究から、大麦若葉の非セルロース性多 糖画分に存在する多糖の大部分は、β-1,4-D-キ シランを主鎖としたアラビノキシランであること が明らかとなった。そのアラビノキシランは、イ オン交換体に非吸着タイプのもの(アラビノキシ ラン-II)と吸着するタイプのもの(アラビノキシ ラン-II)があることがわかった。

これまで、大麦暗発芽幼植物細胞壁から分離し た酸性アラビノキシランは $\beta$ -1,4-D-キシラン を主鎖とし、そのキシロース残基の約50%がO-2 もしくはO-3の位置がアラビノース残基とグル クロン酸残基により置換されている構造を有する ことが報告されている<sup>12)</sup>。さらに、トウモロコシ 暗発芽幼植物から得たグルクロノアラビノキシラ ンは $\beta$ -1,4-D-キシランを主鎖とし、そのキシロ ース残基の約60~70%がO-2もしくはO-3の位 置でアラビノース、グルクロン酸あるいはその他 の糖残基で置換された構造を有することも報告さ れている<sup>13)</sup>。また、トウモロコシには、低分岐キ シランと高分岐キシランが存在し、その分布がト ウモロコシ組織により異なることも報告されてい る<sup>14)</sup>。

ー般に、禾本科植物細胞壁に存在するアラビノ キシランのアラビノースとキシロースの比率は、 組織の生長に伴い変化し、生長するとともにアラ ビノースの割合が減少することが知られている。 今回の大麦若葉細胞壁中に分岐率の異なるアラビ ノキシランの存在が明確になったが、詳細な構造 解析および機能性の違いの有無などの研究が今後 必要である。

#### 引用文献

- 斎藤衛郎,高橋敦彦,武林亨:高コレステロール 血症の改善,虚血性心疾患および糖尿病予防のた めの食物繊維の適正摂取量,日本栄養・食糧学会誌, 53,87-94 (2000)
- 2) 印南敏,桐山修八編: 改訂新版食物繊維, 第一出版株式会社,東京, (1995)
- 加藤陽治,吉田孝,佐々木一,斎藤安弘,齋藤正 実,山本邦男:大麦若葉の食物繊維に含まれる多糖 類, 弘前大学教育学部紀要,91,59-66 (2004)
- 4) Dubois, M., Gilles, K.A., Hamilton, J.K., Rebers, P.A. and Smith, F.: Colorimetric method for determination of sugar and related substances. *Anal. Chem.*, 28, 350 (1956)
- 5) Bitter, T and Muir, H. M.:A modified uronic

acid carbazole reaction. Anal. Biochem., 4, 330-334(1962)

- 6) Hakomori, S. : A rapid permethylation of glycolipid and polysaccharide catalyzed by methylsulfinyl carbanion in dimethyl sulfoxide. *J. Biochem.*, **55**, 205-208 (1964)
- 7) Lindberg, B. : Methylation analysis of polysaccharides. *Meth. In Enzymol.*, 28, 178-195 (1972)
- 8) Mitsuishi, Y., Yamanobe, T., Yagisawa, M. and Takasaki, Y. : Purification and properties of thermostable xylanase from mesophilic fungus strain Y-94. *Agric. Biol. Chem.*, 51, 3207-3213 (1987)
- 9) Mitsuishi, Y., Yamanobe, T. and Yagisawa,
  M. : The modes of action of three xylanases from mesophilic fungus strain Y-94 on xylooligosaccharides. *Agric. Biol. Chem.*, 52, 921-927 (1988)

- 10) Konishi, Y., Mitsuishi, Y and Kato, Y. : Analysis of the oligosaccharide units of xyloglucans by digestion with isoprimeveroseproducing oligoxyloglucan hydrolase followed by anion-exchange chromatography. *Biosci. Biotechnol. Biochem.*, 45, 401-405 (1998)
- 加藤陽治,松倉純子:主要葉菜類の炭水化物組 成,<u>弘前大学教育学部紀要</u>,71,61-71 (1994)
- 12) Kato, Y., Iki, K and Matsuda, K. : Characterization of an acidic arabinoxylan from cell walls of immature barley plants. *Agric. Biol. Chem.*, **52**, 533-538 (1988)
- Kato, Y and Nevins, D.J. : Enzymic dissociation of zea shoot cell wall polysaccharides. *Plant Physiol.*, 75, 740-744 (1984)
- Suzuki, K., Kitamura, S., Kato, Y and Itoh, T.: Highly substituted glucuronoarabinoxylans (hsGAXs) and low-branched xylans show a distinct localization pattern in the tissues of zea mays L. *Plant Cell Physiol.*, 41, 948-959 (2000)

(2004.7.30受理)