

## 大豆タンパクによる茶カテキン類の分離法

石丸幹二\*・野中源一郎\*\*

Rapid purification of catechins using soybean protein

Kanji ISHIMARU\* and Gen-ichiro NONAKA\*\*

\*Saga University, I Honjo, Saga 840-8502

\*\*Usaien Pharmaceutical Company, 1-4-6 Zaimoku, Saga 840-0055

For the rapid purification of catechins from tea leaves, soybean protein was applied. Amongst catechins [(-)-epigallocatechin (EGC), (+)-catechin (C), (-)-epicatechin (EC), (-)-epigallocatechin 3-O-gallate (EGCG), (-)-epicatechin 3-O-gallate (ECG)] in a tea leaf extract, the catechin gallates (EGCG and ECG) were specifically extracted by complex formation with soybean protein. The procedure is as follows: 1) Soybean protein was prepared from autoclaved de-fatted soybean. 2) The protein extract was mixed with a water extract of tea leaf and the pH of the mixture was adjusted to 4.5. 3) Catechin-protein complex, precipitated in the mixture, was filtrated and dried. 4) Catechins were extracted with acetone-water (1:1) from the catechin-protein complex. The complex of the catechin and soybean-protein would be a new food and/or pharmaceutical product, which is attractive by its bio-activities originated from both catechins and soy protein.

(Received Mar. 28, 2001; Accepted May 30, 2001)

茶カテキン類は、抗菌、抗酸化活性などの多様な生理活性<sup>1)~6)</sup>を有し、食品分野をはじめとして、さまざまな産業分野で利用されている<sup>7)8)</sup>。その抽出、精製においては、有機溶媒の使用、各種カラムクロマトグラフィーの実施が不可欠であり、操作も煩雑である。このことが、精製カテキンの高価格の要因となっている。著者らは、前報<sup>9)</sup>において、活性白土を用いた脱カフェイン法、ならびに水酸化カルシウムによるカテキンカルシウム塩の調製法について紹介した。その手法は、茶葉から有機溶媒を全く使用せず、簡便な操作でカテキン類を、食品分野での応用が可能なカルシウム塩として分離する優れた方法であった。本研究では、カテキン類の新たな効率的抽出法として、大豆タンパクを利用する方法について検討した。カテキン類のようなタンニン類がタンパクと結合することは古くから一般的に知られているが、実際にどの種のタンパクがどういった化学構造のタンニン類と結合（多分に特異的である）するかは、詳しくは知られ

ていない。今回は、比較的供給の容易な大豆タンパクとして、脱脂大豆をオートクレーブにより加熱、加圧して得られる変性分離タンパクを用い、そのタンパクに対する茶カテキン類の結合性を調べた。さらに、得られる大豆タンパク-カテキン複合体から、再度カテキン類を分離抽出することにより、茶葉からのカテキン類の新しい簡便抽出、精製法を確立した。

### 実験方法

#### 1. 大豆タンパクの調製

市販の脱脂大豆 100 g および水（イオン交換水）1 l を三角フラスコに入れ、オートクレーブ（120°C, 15 分）により加熱、加圧をおこなった。オートクレーブした脱脂大豆と水の混合物は、室温まで冷却後、大豆固形分をガーゼ（四重）にて圧搾濾去した。濾液として得られるエキス（730 ml）を大豆タンパク抽出物とした。

\* 佐賀大学農学部（〒840-8502 佐賀県佐賀市本庄1）

\*\* ウサイエン製薬（〒840-0055 佐賀県佐賀市材木1-4-6）

## 2. 茶エキスの調製

市販の緑茶（佐賀県嬉野釜入り茶、玉緑茶）50 g をビーカーにいれ、85°Cの熱湯を800 ml 加え、2時間室温に静置して抽出した。茶抽出エキスは、ブフナーロートを用いて濾紙（ADVANTEC, 5B）にて吸引濾過した。得られる濾液（580 ml）を茶エキスとした。

## 3. 大豆タンパク-カテキン複合体の調製

前述の大豆タンパク抽出物（730 ml）と茶エキス（580 ml）をビーカー内にて混合した。混合液のpHは6.23であった。その混合液に、アスコルビン酸水（pH 2.57, 30 g/l）を200 ml 加え、pH 4.5に調整した。析出する沈殿は、上澄み液をデカンテーションにて除いた後、アスコルビン酸水（pH 4.5）にて2回洗浄（デカンテーション）した。得られた沈殿を、大豆タンパク-カテキン複合体として定温乾燥機にて乾燥した（乾燥重量14.5 g）。

また、1と同様の操作により得られる大豆タンパク抽出物（730 ml）を、3と同様の方法によりアスコルビン酸水にてpH 4.5に調製し、析出する沈殿をアスコルビン酸水（pH 4.5）にて洗浄後（デカンテーション法）、乾燥し、大豆タンパク（13 g）とした。

## 4. HPLC 分析

茶抽出エキス（茶エキス）、大豆タンパク抽出物と茶エキスの混合物をpH 4.5に調製した上澄み液（混合液）、大豆タンパク-カテキン複合体（タンパク-カテキン）および大豆タンパク（タンパク）をサンプルとした。茶エキスおよび混合液は、液をそのままミリポアフィルター

にて濾過した濾液を用いた。また、タンパク-カテキンは7 mgを1 mlの水、50%水性アセトンまたはアセトンにてそれぞれ室温下2時間抽出したものをミリポアフィルターにて濾過し、サンプルとした。タンパクは7 mgを1 mlの水、アセトン、または50%水性アセトンにてそれぞれ室温下2時間抽出したものをミリポアフィルターにて濾過したものをサンプルとした。それぞれ2-4 μlをHPLC分析に供した。HPLC条件は以下の様である。カラム：TSK-gel ODS-80Ts（4.6×250 mm）、カラム温度：40°C、移動相：A；1 mM テトラブチルアンモニウムクロライド（pH 2.9 酢酸にて）、B；CH<sub>3</sub>CN、A:B=9:1⇒1:4（30分間）、流速：0.75 ml/min、検出：280 nm（UV）、溶出時間（min）：アスコルビン酸（4.5）、（-）-エピガロカテキン（15.0）、（+）-カテキン（17.0）、カフェイン（17.4）、（-）-エピカテキン（20.0）、（-）-エピガロカテキン3-O-ガレート（20.7）、（-）-エピカテキン3-O-ガレート（24.1）。なおカテキン類の化学構造はFig. 1に示した。

## 実験結果および考察

### 1. カテキン類の分離

茶エキスおよび混合液のHPLCプロフィールをFig. 2とFig. 3に示した。また、茶エキスおよび混合液中の各種カテキン類およびカフェインの含量（mg/100 ml エキス）をTable 1にまとめた。今回実験に供した緑茶は、一般的な緑茶と同様に（-）-エピガロカテキン

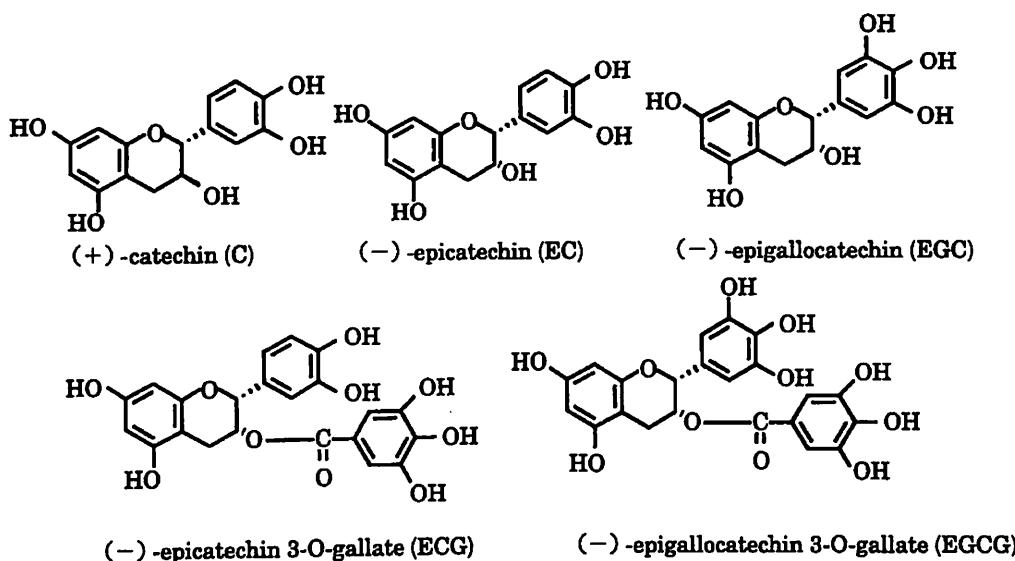


Fig. 1 Chemical structures of polyphenols in tea leaf

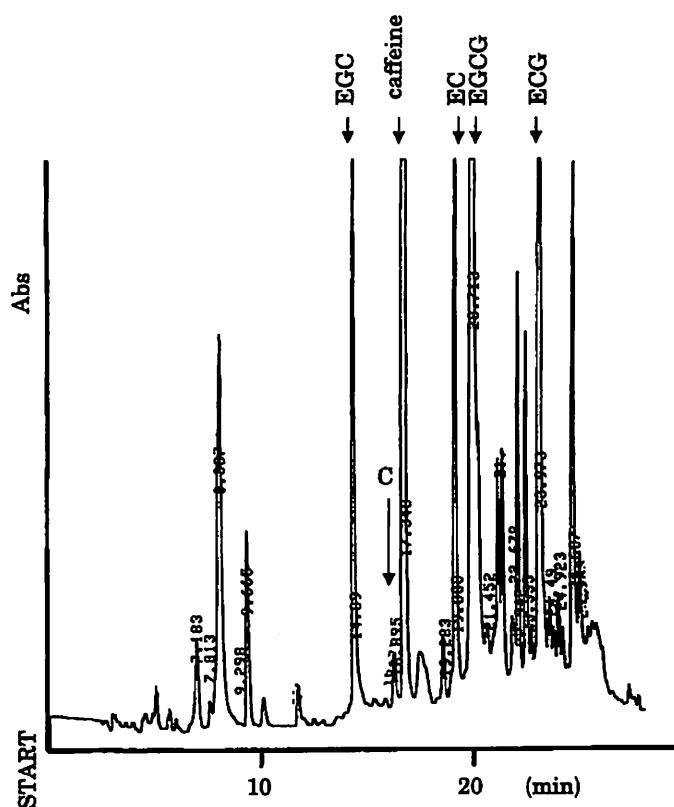


Fig. 2 HPLC profile of tea extract

Table 1 Polyphenol and caffeine amounts (mg/100 ml tea extract) contained in tea and tea-soy

Sample	EGC	C	EC	EGCG	ECG	Caffeine
Tea (A)	61	8	46	183	43	81
Tea-soy (B)	43	5	30	5	11	70
B/A (%)	70	66	66	3	26	86

EGC : (-)-epigallocatechin, C : (+)-catechin, EC : (-)-epicatechin, EGCG : (-)-epigallocatechin 3-O-gallate, ECG : (-)-epicatechin 3-O-gallate

(EGC) や (-)-エピガロカテキン 3-O-ガレート (EGCG) の含量が高く、それぞれ茶葉乾燥重量あたり 0.98% と 2.92% の含量であった。また、カフェインも 1.29% (乾燥重量あたり) 含まれていた (Fig. 2 および Table 1)。

茶葉から、カテキン類を分離する方法として、今回大豆タンパクに結合させて分離する方法について検討した。大豆タンパクは、市販の分離タンパクをはじめ多種あるが、実験室で比較的簡便に得られるタンパクとして、脱脂大豆をオートクレーブにより加熱、加圧して得られる変性タンパクを利用することとした。変性タンパクは、

数時間の煮沸処理でも得られるが、より効率的に多量のタンパクが得られるオートクレーブ法を採用した。脱脂大豆はオートクレーブすることにより、釜等で煮沸した場合よりも柔らかくなり、より多量のタンパク抽出物を得ることができた。

大豆タンパクは、pH 4 から pH 5 付近の酸性において不溶化され沈殿することが知られている。茶エキスと大豆タンパク抽出物の混合物においても、酸性 (pH 4.5) に調整することにより沈殿物を得た。その上澄み液 (混合物) の HPLC プロフィールは、Fig. 3 に示すとおりで、特に EGCG と (-)-エピカテキン 3-O-ガレート (ECG)

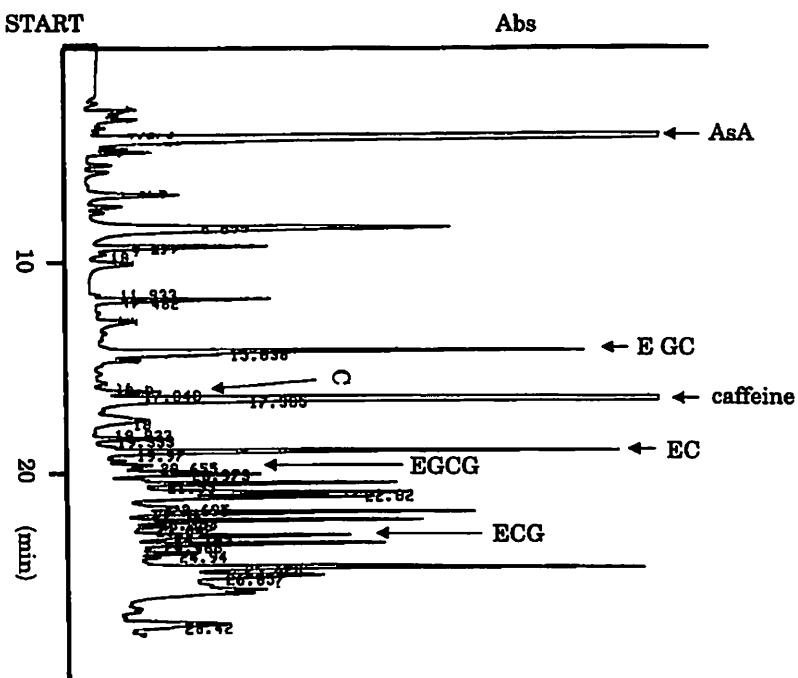


Fig. 3 HPLC profile of the mixture of tea extract and soy protein (pH 4.5)

AsA : ascorbic acid

の含量が、もとの素材である茶葉エキスのそれと比べてそれぞれ3%および26%と激減していた(Table 1)。それに対して、(-)-エピガロカテキン(EGC), (+)-カテキン(C)および(-)-エピカテキン(EC)などのカテキン類は66-70%, またカフェインは86%の残存率(茶葉エキスと比較して)であった。このことは、茶カテキン類、特にEGCGやECG等のガレート類が、大豆タンパクと複合体を形成し、その不溶化に伴う沈殿形成時に、タンパク-カテキン複合体として共沈していることを示している。したがって、大豆変性タンパクを利用して、茶葉エキスから上記のような簡便な操作により、カテキン類(特にガレート類)を分離することができる事が明らかになった。なお、大豆タンパクの沈殿化のための試薬として、今回アスコルビン酸水を用いたが、大量の試料を調整する際はIN HCl等の使用も可能であった。

## 2. 複合体からのカテキン類の溶出

次に、水-アセトン系の溶媒を用いて、複合体からのカテキン類の溶出試験を行った。タンパク-カテキンを水、50%水性アセトンまたアセトンで抽出した抽出液の

HPLCプロフィールをFig. 4に、溶出されたカテキン類およびカフェインの、抽出したタンパク-カテキン量に対する含量(%, 乾燥重量あたり)をTable 2に示した。カフェインを水で抽出した場合は、カフェインとともに若干のカテキン類(EGC, ECおよびEGCG)のピークが認められたが、EGCやECと比較してEGCG等のガレート類の溶出が少ない傾向が認められた。アセトン抽出ではカテキン類の溶出はほとんど認められなかった。カテキン類の溶出効率は、水、アセトンの1:1混液である50%水性アセトンが最も良好で、主成分であるEGCGを中心に多量のカテキン類の複合体からの溶出が認められた(Table 2)。本論文では示していないが、茶葉エキスに混合する大豆タンパク抽出液の割合を少なくすれば、それから得られるタンパク-カテキン中のカテキン類の結合割合(カテキン含量)は増加することが認められている。その場合、EGC, EC, EGCおよりECGの量的比率は変わらないが、EGCGが10%以上(タンパク-カテキンの乾燥重量あたり)溶出してくるタンパク-カテキンも著者らの実験で得られ

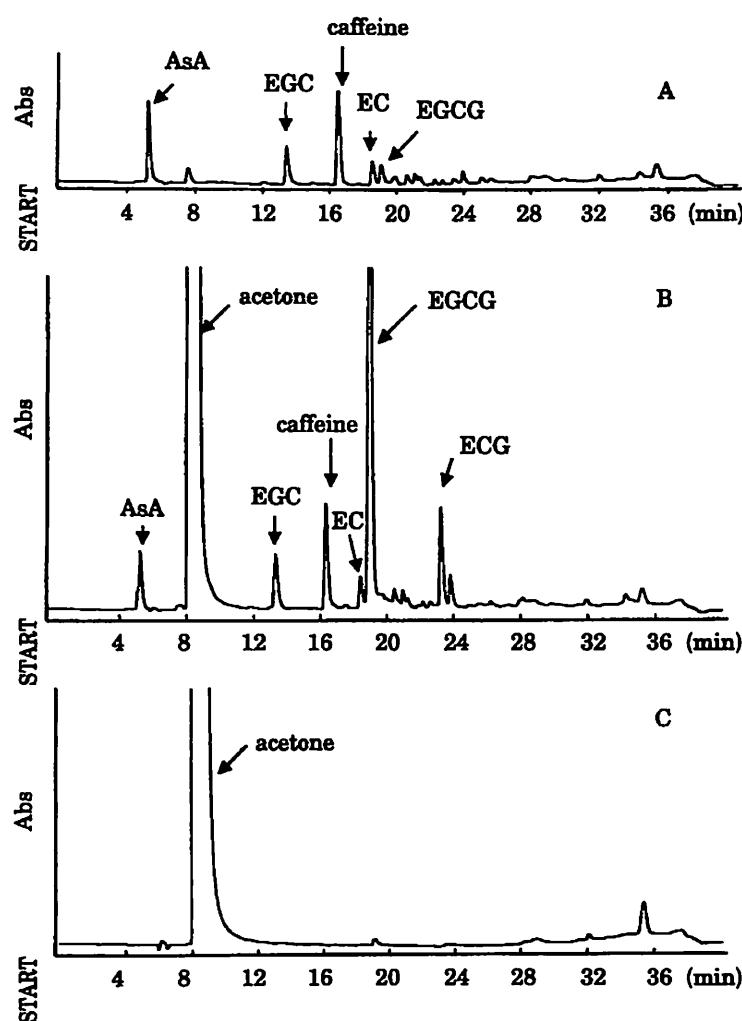


Fig. 4 HPLC profiles of the extract of protein-catechin

A : water, B : water-acetone (1 : 1), C : acetone. AsA : ascorbic acid

Table 2 The concentrations of polyphenols and caffeine extracted from protein-catechin complex (% as dry weight of the complex)

Solvent for extraction	EGC	C	EC	EGCG	ECG	Caffeine
Water	0.4	—	—	0.1	—	0.2
Water-acetone (1 : 1)	0.6	—	0.2	4	0.5	0.2
Acetone	—	—	—	0.01	—	—
Methanol	0.3	—	0.1	2.1	0.2	0.2
Ethanol	—	—	—	0.05	—	0.1
Water-ethanol (1 : 1)	0.4	—	0.1	2.9	0.3	0.2

EGC : (-)-epigallocatechin, C : (+)-catechin, EC : (-)-epicatechin, EGCG : (-)-epigallocatechin 3-O-gallate,  
 ECG : (-)-epicatechin 3-O-gallate

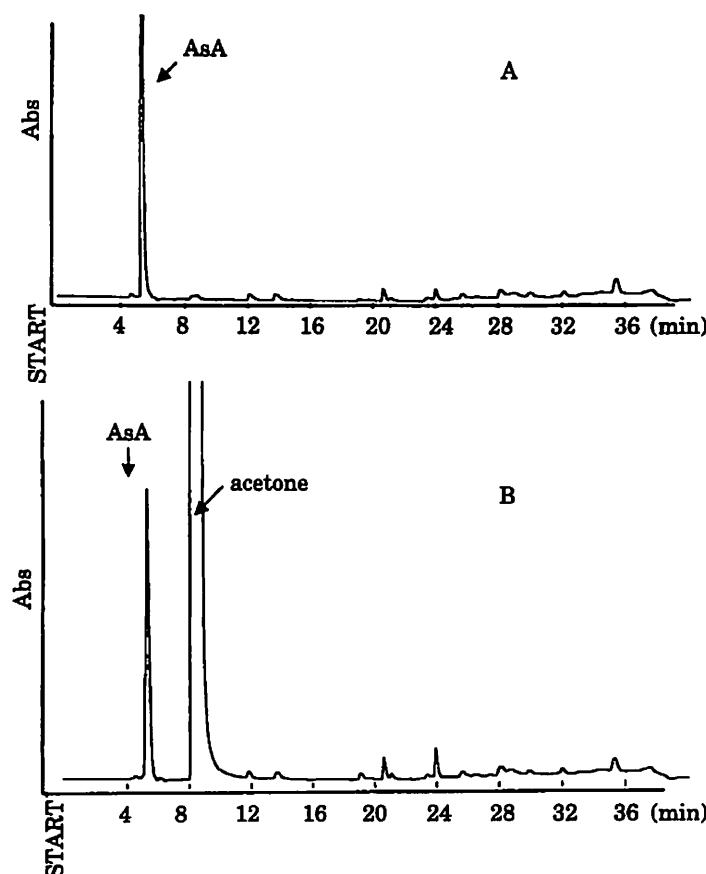


Fig. 5 HPLC profiles of the extract of soy protein  
A : water, B : water-acetone (1 : 1). AsA : ascorbic acid

ている。従って、本法により、茶葉の水エキスから特にEGCG等のカテキンガレート類を効率的に分離することが可能であった。

タンパク-カテキン複合体からのカテキン類の溶出溶媒に関しては、メタノールおよびエタノール-水系の溶媒についても検討した(Table 2)。溶出溶媒として100%メタノールを使用した場合は、50%水性アセトンのそれの約50%の溶出量、100%エタノールではほとんど溶出されず、50%水性エタノールで50%水性アセトンのそれの約70%の溶出量であった。溶媒の種類により、溶出量には差が認められたが、溶出されるカテキン類の構成比率はほぼ同様であった。

なお、大豆タンパクを同様に水または50%水性アセトンにて抽出した抽出液のHPLCプロフィールをFig. 5に示しているが、若干のフラボノイド類のピーク(20-36分)が認められた。

今回得られたタンパク-カテキン複合体は、茶葉エキ

スから簡便な手法で調製できること、有機溶媒を使用しないで調製できること、大豆タンパクによる栄養面での付加価値があること、また、大豆タンパクと茶カテキンの両成分による機能面での相乗効果も期待されること、など多くの利点があり、新しい食品素材としても非常に興味深いものと思われる。以上のように、今回開発した方法は、大豆タンパクと茶カテキンの結合性を利用して、茶葉エキスからカテキン類を簡便に分離する非常にユニークな方法といえる。

#### 要 約

- (1) 茶葉からカテキン類を効率的に分離する方法として、カテキン類を大豆タンパクと結合させ、大豆タンパク-カテキン複合体として調製する方法を開発した。
- (2) 茶葉の水エキスに、脱脂大豆から抽出した変性タンパクを混合し、酸性に調整することによりタンパク-カテキン複合体を沈殿物として得た。得られた大豆タンパ

ク-カテキン複合体は、50%水性アセトンで抽出することによりEGCGを主とするカテキン類を多量に遊離した。

(3) この複合体は、大豆タンパクと茶カテキンの機能性の相乗効果も期待され、新しい食品素材としても注目された。

本研究の一部は、平成10-12年度佐賀県提案公募型産学官共同研究プロジェクト事業、また、2001年度中埜研究奨励会研究助成によりおこなった。

#### 文 献

- 1) 黒田行昭・原征彦：お茶はなぜ体によいのか—カテキンパワーの秘密、裳華房（1999）。
- 2) LEDNICER, D. and SNADER, K., M.: Economic and

Medicinal Plant Research Volume 5 (edited by WAGNER H. and FARNSWORTH N.R.), 1, ACADEMIC PRESS (1991).

- 3) 尾形有規・伊勢村謙：組織培養、20, 121 (1994).
- 4) 山本（前田）万里：食科工、43, 653 (1996).
- 5) YEN, G-CHIN, CHEN, H-YIN and PENG H-HSUAN : *J. Agric. Food Chem.*, 45, 30 (1997).
- 6) JANKUN, J., SELMAN, S., H., SWIERCZ, R. and S-JANKUN, E. : *Nature*, 387, 561 (1997).
- 7) 川上正子・原 征彦：*New Food Industry*, 40, 33 (1998).
- 8) 良辺文久・海野知紀：*New Food Industry*, 40, 27 (1998).
- 9) 石丸幹二・野中源一郎：日本食品化学学会誌、8, 44 (2001).

（平成13年3月28日受付、平成13年5月30日受理）