

脫脂大豆粕에서抽出한 分離大豆蛋白의 食品學的 性質

邊 時 明 · 金 哲 鎭*

韓國科學院 生物工學科

(1977년 2월 22일 수리)

Functional Properties of Soy Protein Isolates Prepared from Defatted Soybean Meal

by

Si-Myung Byun and Chul-Jin Kim*

Department of Biological Science and Technology, Korea Advanced Institute of Science

(Received February 22, 1977)

Abstract

A laboratory study was made to develop a simple and economic model method for the systematic determination of functional properties of "Soy Protein Isolates (SPI)" prepared from defatted soybean meal. These are required to evaluate and to predict how SPI may behave in specific systems and such proteins can be used to simulate or replace conventional proteins.

Data concerning the effects of pH, salt concentration, temperature, and protein concentration on the functional properties which include solubility, heat denaturation, gel forming capacity, emulsifying capacity, and foaming capacity are presented. The results are as follows:

- 1) The yield of SPI from defatted soybean meal increased to 83.9 % as the soybean meal was extracted with 0.02 N NaOH.
- 2) The suitable viscosity of a dope solution for spinning fiber was found to be 60 Poises by using syringe needle (0.3 mm) with 15 % SPI in 0.6 % NaOH.
- 3) Heat caused thickening and gelation in concentration of 8 % with a temperature threshold of 70 °C. At 8~12 % protein concentration, gel was formed within 10~30 min at 70~100 °C. It was, however, disrupted rapidly at 125 °C of overheat treatment. The gel was firm, resilient and self-supporting at protein concentration of 14 % and less susceptible to disruption of overheating.
- 4) The emulsifying capacity (EC) of SPI was correlated positively to the solubility of protein at $\mu=0$. At pH of the isoelectric point of SPI (pH 4.6), EC increased as concentration of sodium chloride increased. Using model system(mixing speed: 12,000 r.p.m., oil addition rate: 0.9 ml/sec, and temperature : 20 ± 1 °C), the maximum EC of SPI was found to be 47.2 ml of oil/100 mg protein, at the condition of pH 8.7 and $\mu=0.6$. The milk casein had greater EC than SPI at lower ionic strength while the EC of SPI was the same as milk casein at higher ionic strength.
- 5) The shaking test was used in determining the foamability of proteins. Progressively increasing SPI concentration up to 5 % indicated that the maximum protein concentration for foaming capacity was 2 %. Sucrose reduced foam expansion slightly but enhanced foam stability. The results of comparing milk casein and egg albumin were that foaming properties of SPI were the same as egg albumin, and better than milk casein, particularly in foam stability.

*現住所：韓國科學技術研究所，食品工學研究室（KIST）。

序 論

大豆의 食品利用은 在來로 된 장, 간장, 청국장등의 酿酵食品과 두부, 콩나물의 傳統食品으로 主로 利用되어 왔으나 外國에서는 大豆를 利用한 食品의 種類가 점차 多樣해지고 있고 우리나라에서도 이제 이 方面의 研究가 활발해지고 있다. 特히 高蛋白 大豆粉으로서 각종 食品에 添加效果, 濃縮大豆蛋白 또는 分離大豆蛋白으로서 利用, 豆乳製造 및 分離大豆蛋白을 繼維狀으로 組織化하여 大豆蛋白肉 (meat analog)으로서 利用할 可能性이 많으나 現時點으로서는 經濟性이 문제되고 있다. 그러나 이를 解決코자 여러 研究가 시도되고 있는 실정이다.

蛋白質의 食品學的 特性(functional property)은 食品內에서 蛋白質의 役割과 加工에 미치는 性質로서 食品中の 他成分과의 相互作用으로 인한 organoleptic property이며 texture의 改善, 接觸時의 感觸改善과 더불어 溶解度(solubility), 分散性(dispersibility), 膨潤性(swelling), 粘性(viscosity), 水化力(hydration), 乳化性(emulsifying), 泡氣性(foaming), 彈性(elasticity), 凝集性(cohesion), 젤 형성(gelation), grittiness, chewiness, dough formation, extrudability, fiber formation 등으로 區分할 수 있으며 이들의 綜合의 결과로 人間의 官能에 深刻하게 촉감된다.

大豆蛋白質의 食品學的 性質을 利用하여 쏘세지같은 加工肉^(1,2)을 製造함에 있어서 分離大豆蛋白(Soy Protein Isolate, SPI)의 機能은 鹽可溶性 筋肉 蛋白質인 myosin과 actomyosin의 乳化力を 補充하여 조리시 脂肪分離와 meat juice의 消失을 막는 것이며 다른 binding agent보다 높은 營養的, 經濟的 利點이 있다. SPI는 또한 그의 表面活性을 利用하여 imitation milk, cream cheese, frozen dessert, 아이스크림등의 ingredient로도 사용할 수 있다^(3~6). 또한 SPI를 組織化하여 人造肉自體를 만든다거나^(7~10), beef patties의 增量劑^(11~13)로 使用하여 不足한 蛋白質을 補充하고자 하는 試圖가 있으며 以外에도 coffee whitener, 製빵시 milk casein의 對替劑와 高蛋白 清涼飲料의 ingredient로 利用하고자 試圖되고 있다⁽¹⁴⁾.

本 實驗에서는 大豆를 摻油하고 남는 低變性 脫脂大豆粕을 效率의으로 利用하고자 SPI를 製造하여 spun fiber의 製造를 研究하는 過程에서 SPI의 效率의 食品利用性을 檢討하기 위해 우선 食品學的 性質을 model system을 使用하여 條件究明을 行하므로서 값비싼 動物性蛋白의 對替可能性을 檢討考査하였다.

實驗材料 및 方法

1) 試 料

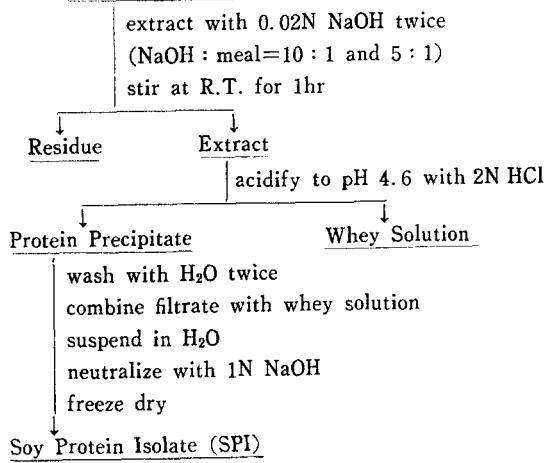
Milk casein은 Wako (Japan)社 製品이고 egg albumin은 Sigma (USA)에서 구입하였다. 食用油는 東邦油糧製品을 市中에서 구입하였으며 調味料로 使用한 굴루타민산소다, 인산염, 아질산염, 질신염은 許可食品添加物로 市中에서 구입하였다. 以外의 化學試藥은 特別히 表示하지 않는 한 試藥用 特級이다. 脫脂大豆粕은 低溫에서 hexane으로 抽出한 東邦油糧의 "Soy Flour F"製品이다.

2) 實驗方法

分離大豆蛋白 (SPI)의 製造: 1 kg의 soy flour F에 0.02 N NaOH液 10 l를 加하고 室溫에서 1時間 搅拌한 후 Sorbal super speed centrifuge (SS-3 및 GS-3 rotor)로 15,000 r.p.m.에서 10分 遠心分離시켰다. 抽出液(I)을 分離하고 殘渣에 5 l의 중류수를 加하여 搅拌하여 재차 遠心分離시켜 抽出液(II)을 分離하였다. 抽出液 I, II를 合하여 (13 l) 2N HCl로 pH 4.6으로 맞추어 가라앉은 蛋白質을 捩ち하였다가 上澄液을 減壓吸入으로 따라낸 다음 沈澱을 2回 중류수로 씻어 같은 方法으로 上澄液을 제거하였다. 남은 沈澱 (4.2 l)을 1N NaOH로 다시 pH 6.7로 맞춘 다음 Virtis freeze drier(model 10-146 MR-8A)를 사용하여 凍結乾燥시켰다. SPI는 實驗에 使用하기 전 必要하다면 鹽을 제거하여 사용하였다. Scheme 1은 SPI 製造過程을 보여준다.

蛋白質 溶解度 測定: Lowhan法⁽¹⁵⁾에 의하여 3,000 ×g에서 15分 遠心分離하여 上澄液에 남아있는 蛋白質을 Lowry法⁽¹⁶⁾으로 定量하였다. 이를 溶解度가 가장

Defatted Soybean Flake



Scheme 1: Preparation of Soy Protein Isolate

좋은 pH 11로 처리한試料의 可溶性蛋白質量에 對한百分比로 表示하였다. 加熱變性⁽¹⁷⁾에 依한溶解度變化는 一定溫度에서 加熱後 冷却하여 pH를 11.0으로 調節, 遠心分離한 後 上澄液의 蛋白質을 定量하고 可溶性蛋白質에 對한百分比로 表示하였다.

Alkali dope solution의 粘度測定: SPI를 알카리 용액에 녹인 alkali dope solution의粘度를 测定하기 위하여蛋白質水溶液 100 ml를 150 ml 비커(dia. 6×8 cm)에 取하여 28 °C에서 30分 溫度平衡을 이루었다. 이 液에 各濃度別 NaOH液을 加하여 最終溶積을 120 ml로 만들고 Brookfield viscometer로 水槽에서 spindle의 回轉速度를 5 r.p.m.으로 固定하여 一分 간격으로 recorder의 눈금을 읽어 apparent viscosity를 計算하였다.

加熱 gel의 粘度: SPI의濃度와 加熱溫度가 gelation에 미치는影響을 보기 위하여 gel의 apparent viscosity를 测定하였다. Gel化는 各濃度의 SPI液을 一定溫度(30~125 °C)에서 30分 加熱하여蛋白分子를 충분히 unfolding시킨 後 이를冷却시켜 5 °C 냉장고에서 9時間保管하여 二次의 association을 充分히誘發시켰다. 28 °C에서 溫度平衡을 이루고 Brookfield viscometer를 사용하여前述한대로 apparent viscosity를 测定하였다.

乳化力測定: Swift⁽¹⁸⁾變法을 使用하였고 比較實驗으로 milk casein도 併行하였다. pH와 鹽濃度가 乳化力에 미치는影響을 보고자 SPI液 30 ml를 取하여 2N HCl와 1N NaOH로 pH를 調節하고 最終溶積을 60 ml로 맞추어蛋白質濃度를 1%로 만든 다음이溶液 50 ml를 Osterizer plastic mini container에 넣고 20 °C水槽에서 溫度平衡을 이루도록 하였다. 4 bladed screw로 12,000 r.p.m.으로攪拌하면서 screw에서 5 mm 떨어진 거리에서 0.9 ml/sec의速度로 미리 20 °C로 加熱한 大豆油를 가하였다. 反應終末點은 粘度가 급격히 떨어지는點을肉眼으로 判別하였다. 攪拌時 溫度上昇을 막기 위하여 열음으로水槽의 溫度를 20±1 °C로 調節하였다. 乳化力은蛋白質 100 mg當 乳化된 oil의 ml로 表示하였다.

泡氣性測定: SPI의 whipping capacity를 보기 위해 foaming expansion과 stability를 Eldridge法⁽¹⁹⁾으로 测定하였다. 100 ml mass cylinder (3×25 cm)에 1% SPI 수용액 20 ml를 加하고 고무마개로 봉한 후 수평으로 30 cm간격으로 30秒間 120回振盪한 후 바로 세워서 30秒 경과후 남아 있는 foam의 부피를 测定하여 foam expansion으로 하였고 30分後 남아 있는 foam의 부피를 测定하여 30秒後 남아 있는 foam의 부피의百分比로 나타내어 foam stability로 하였다.

結果 및 考察

分離大豆蛋白의 收率: 東邦油糧에서 供給받은 低變性 脫脂大豆粕의 一般成分은 Table 1과 같다.

Table 1. General Composition of Dafatted Soybean Meal

	(%)
Protein (N×6.25)	47.3
Fat	0.2
Carbohydrate	37.8
Ash	6.1
Moisture	9.3

大豆蛋白質은 glycinine⁽²⁰⁾主成分으로 鹽의種類와濃度에 따라溶解度가 달라지므로收率을 높이기 위하여本實驗에서는 NaOH로抽出하였다. Fig. 1은 NaOH濃度別蛋白質의抽出量, 固形物 및 SPI의收率을 보여준다. 이結果에依하면 NaOH濃度가 0(중류수)일 때抽出된蛋白質은總蛋白質의 80%에 달했고 51%의 固形物이抽出되었다. 그러나 0.02N NaOH로抽出하면蛋白質은 95%, 固形物은 65.7%가抽出되어 좋은結果를 나타냈다.回收된 SPI는 중류수로抽出한總蛋白質의 73%에서 0.02N NaOH使用時 84%로增加하였다. 0.02N NaOH를 使用하여抽出時各fraction別蛋白質의變化는 Table 2와 같다.

回收한 SPI의一般分析結果는 Table 3과 같다.

NaOH로抽出하여製造한 SPI가 중류수로抽出한경우보다 香味面에서良好하여 콩비린내(beany-off flavor)가 적었다. 이는 Kon⁽²⁰⁾등이 밝힌 콩비린내生成에

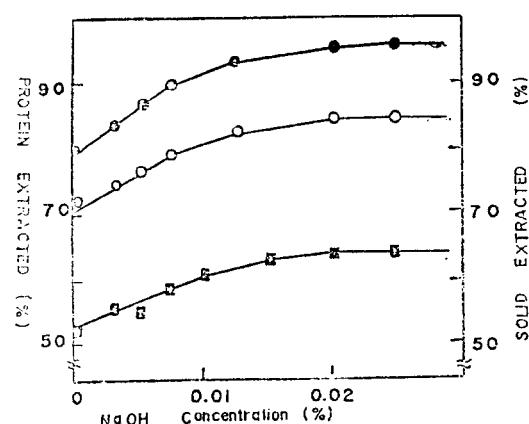


Fig. 1. Extractability of Dafatted Soybean Meal as Function of NaOH Concentration.

●—●—●; protein, ○—○—○; SPI,
■—■—■; soluble solid

Table 2. Yield and Protein Content^(a) of Soybean Meal Fraction on Dry Basis

Fraction	Solid yield (%)	Protein (%)	Protein yield (%)
Defatted soybean meal	100	47.3	—
Acid ppt'd protein (SPI)	43.1	92.1	83.9
Residue	32.0 ^(b)	9.7	6.6
Total whey solid	24.8	38.1	9.5

a) Extracted with 0.02N NaOH solution

b) Difference

Table 3. General Composition of SPI on Dry Basis

Protein (N × 6.25)	92.1 (%)
Carbohydrate	0.5
Ash	7.3
Fat	—

關與하는 lipoxygenase가 높은 pH 처리에 依하여活性이抑制되거나 때문에 생각된다.

溶解度 : Mattil⁽²¹⁾ 등은 여러 가지 鹽濃度에서 溶解度를 調査하는 일은 利用可能 食品을 選定하는 基礎資料로서 加工工程의 最適化, 加熱處理의 影響 및 乳化力, 氣泡形成能과 密接한 關係를 갖는다고 報告하였다. 最終 SPI濃度가 2 % 이고 鹽濃度와 pH에 따른 SPI의 溶解度는 Fig. 2와 같다. Anderson⁽²²⁾은 大豆粕을 pH 4.5로 處理할 때 鹽이 없으면 2 S와 7 S成分이 少量이

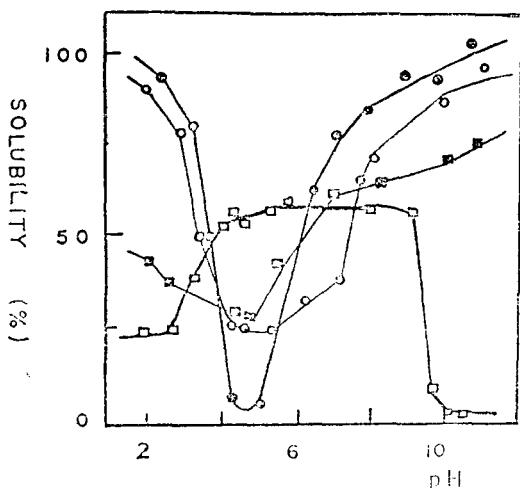


Fig. 2. Solubility of SPI as Function of pH and NaCl Concentration.

Protein of supernatant was determined after centrifugation at 3,000 r.p.m. for 15 min.

●—●—●; water, ○—○—○; 1.5 % NaCl,
■—■—■; 3.0 % NaCl, □—□—□; 6 % NaCl

아 總窒素의 10 %가 뉙으나 鹽濃度가 증가하면 最高 65 %까지 溶解됨을 보았으며 高濃度에서는 15 S와 11 S量이 증가하고 7 S가沈殿되어 全體的으로 可溶性 總窒素化合物이 어느 限界에 達한다고 報告하였다.

Fig. 2에서 볼 수 있는 바와 같이 SPI를 液狀食品(高蛋白飲料)에 使用할 때 SPI 溶解度는 重要한 特性으로 지적될 것이며 떨 수 있는 한 溶解度가 높을수록 有利하다. 따라서 等電點 부근의 pH (4~5)를 갖는 食品에 SPI를 사용하려면 鹽濃度를 높이는 方法을 기대하겠으나 飲料品의 鹽은 제한되므로, SPI의 分子變形을 시도하는 方법을 강구해야 할 것으로 推測된다. Stapley와 Melnychyn⁽²³⁾는 植物蛋白質을 acylation시켜 coffee whitener로 使用하여 蛋白質沈殿現象을 改善하였다.

加熱에 依한 變性 : Fig. 3은 SPI의 热變性結果를 보여준다. SPI 2 % 혼탁액은 95 °C의 热處理에 依하여 溶解度가 8 %로 減少하였으나 70 °C에서 80分間 加熱하였을 때 溶解度는 95 %로 되어 실제로 70 °C以下の热處理는 大豆蛋白의 變性를 別로 誘發시키지 않았다.

一般的으로 蛋白質의 热變性은 初期에 polypeptide chain의 unfolding이 일어나 溶解度에는 큰 影響을 미치지 않으나 계속 加熱에 依하여 二次的 變性가 일어나 溶解度가 급격히 減少된다⁽²⁴⁾. Kim⁽²⁵⁾에 의하면 大豆에서 蛋白質抽出時抽出量 減少는 SPI自體의 溶解度減

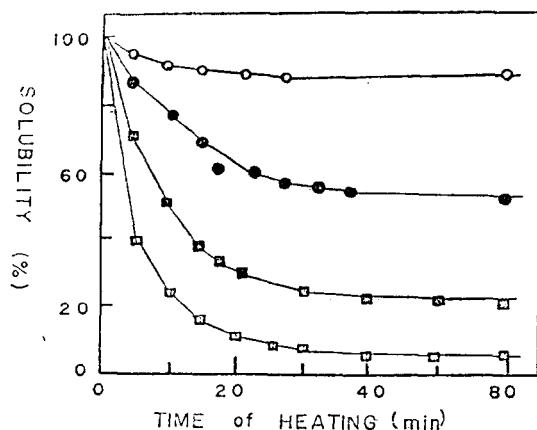


Fig. 3. Temperature Effect on SPI Solubility

Ten ml of 2 % SPI suspension in water was heated at various temperatures and adjusted pH 9.5 with 2N NaOH (final concentration of NaOH; 0.02N, final volume; 10.1 ml). Protein of supernatant was determined after centrifugation at 3,000 r.p.m. for 15 min.

○—○—○; 70 °C ●—●—●; 80 °C
■—■—■; 90 °C □—□—□; 95 °C

少에比하여 훨씬 적으며 이것은蛋白質의熱變性을 막는保護物質에基因한다고推測하였고, Hegg⁽²⁴⁾ 등의實驗結果에 의하면 anionic detergent 및 膠質物質이蛋白質熱變性을 막는保護物質로서作用한다고하였다. 實際로大豆中에는脂肪酸 및 여러가지鹽이存在하여 이들의保護作用을 생각할 수도 있을 것이다. 이들의보호作用에 의한 것인지는 분명치 않다.

Alkali에依한gellingproperty: SPI의gellingproperty는人造肉製造時重要한性質로서 SPI를 알카리로變性시켜粘度變化를 본結果 Fig. 4와 같다.

NaOH의濃度0.6%, SPI 12% 경우 8分後最高20 Poises의粘度를 보인후 다소減少하여 80分後15 Poises를 나타내었고, SPI가 13%일때 43 Poises로서 계속安定한粘度를 나타내었으며 SPI 15% 일때는 60 Poises로서良好한粘度를 보였다. NaOH濃度가 0.9%일때는0.6%보다높은粘度를 보였으나時間이經過함에 따라粘度의減少現狀이 심해 Kelley⁽²⁶⁾等의結果처럼高濃度의NaOH에서蛋白質이分解되지 않나推測되며 實際dope溶液에서암모니아臭를感知할 수 있었다.

Alkali dope을 spinning할때粘度는重要한因子로 Green⁽¹⁰⁾等은 28~300 Poises가 가장 알맞는粘度라고

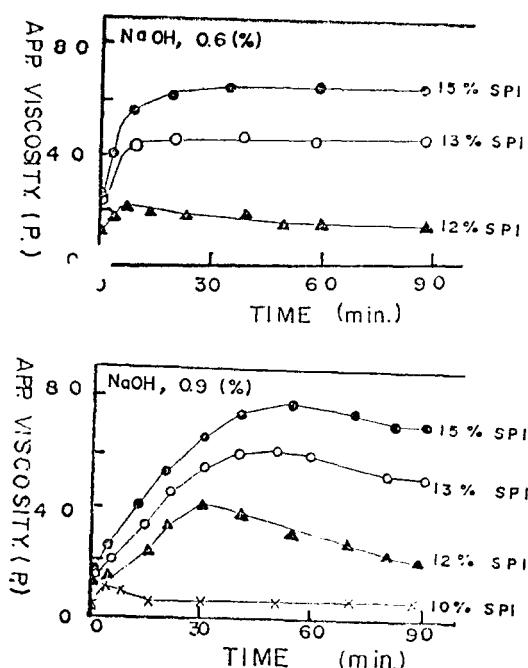


Fig. 4. Effect of Concentration of SPI, Time, NaOH Concentration on Viscosity of SPI Solution. Measured at 28 °C with Brookfield viscometer (10 r.p.m. spindle No. 4).

報告한 바 있다. Young⁽²⁷⁾等은血漿에서抽出한蛋白質에 알카리를加하면粘度가 급격히 증가하여短時間內에 300 Poises를 넘어 가므로 acetic acid (73 g/kg protein)을加하여 50 Poises로粘度를調節하여人造肉을 만들 수 있다고報告하였다. SPI dope의 fiber形成을 보기 위하여 spinneret代身syringe needle (inner dia. 0.3 mm)를 사용하여 2 kg으로壓力을加하면서acid bath(pH 4.6, 20% NaCl溶液)속으로射出시켜이때 응고된纖維狀蛋白質의外觀을觀察한結果 28 °C에서 60 Poises의粘度를 갖는dope液이매끄럽고 좋은外觀을 나타내었다. 30 Poises일경우엔纖維가形成되지않고acid bath에서그대로퍼져나갔으며90 Poises일경우射出速度가느려마디가생기므로서粒子形態로되었다. 따라서SPI의경우0.6%NaOH를使用하여安定한粘度를얻을수있었으며좀더나은粘度를얻기위해서는알카리濃度를增加시키는것보다암모니아臭發生을억제하기위해SPI濃度를增加시키는것이有利한것을알았다.

加熱gel의性質: SPI液을40~120 °C사이의溫度에서加熱, 서서히冷却시킨후, 28 °C에서粘度를測定한結果는Fig. 5와같았다. SPI의濃度가8%일때gel이形成되기시작하였으며溫度의影響은80 °C까지는gel의强度가對數의으로增加하였으나100 °C까지는安定된粘度를보이다가120 °C에서는급격히떨어졌다. 이때部分적으로coagulation된蛋白質이果粒狀態로되는것을보아gel의continuity가떨어짐에基因한것으로생각된다. 그러나, SPI濃度가높으면gel의continuity가계속남아서12%일경우120 °C로加熱하여20,000 Poises의gel이形成되었다. 따라서쓰세지等과

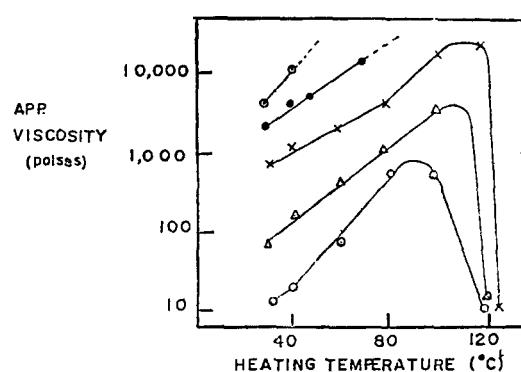


Figure 5. Apparent Viscosity of SPI Solution in Water

○—○—○; 8% SPI. △—△—△; 10% SPI
×—×—×; 12% SPI. ●—●—●; 14% SPI
◎—◎—◎; 16% SPI

같은 加工肉의 增量劑 및 人工肉의 材料로 SPI를 使用 할 경우 SPI의 濃度가 12 % 이상으로 하여야 調理後 일 어나는 shrinkage 및 leaking現象을 줄이는 効果를 얻을 수 있다. Hermansson⁽²⁸⁾等에 依하면 unfolding된 polypeptide chain이 冷却에 依하여 association될 때 水素結合, hydrophobic bond, disulfide bond等이 形成 되며, 蛋白質濃度에 따라서 形成되는 結合力에 差異가 있어 gel의 continuity가 달라지므로 網狀構造속에 포획될 수 있는 여러 食品成分의 量이 左右된다고 하였다. 일반적으로 蛋白質 gel은 三次元的 網狀構造를 갖는 polypeptide chain으로 이속에 물, 香味成分등을 포획할 수 있어 固狀食品에 있어서는 蛋白質의 加熱에 의한 gel 形成能은 重要한 食品性質이다. 이로 미루어 보아 SPI를 가열하여 얻은 加熱 gel은 外觀上으로 좋은 三次元의 網狀構造를 가졌고 粘度도 良好하여 食品의 증량제 또는 食品成分을 포획하는 물질로 사용하여 제품의 texture 개선에 크게 기여할 것으로 기대된다.

乳化力 (EC): SPI의 乳化劑 및 fat binding agent로서 使用効果를 관찰하기 위하여 SPI의 pH 및 鹽濃度를 달리하여 乳化力を 测定한 結果는 Fig. 6와 같다. SPI의 EC는 pH의 溶解度曲線(Fig. 2)과 일 반적 으로一致하는 경향을 나타내므로서 EC는 溶解된 蛋白質의 量에 영향을 주로 받는 것으로 추측되며 pH값이 9.7以上이거나 3.6以下일 때는 鹽濃度가 높을수록 낮은 EC를 나타낸 것은 蛋白質의 鹽析現象때문에 溶解된 蛋白質이 적은 것에 基因되는 것으로 추측된다.

Pearson⁽²⁹⁾等은 soy sodium proteinate의 EC를 model system을 써서 测定하여 potassium caseinate보다 열등한 값을 나타낸다고 보고하였다. 本 實試에서 사용

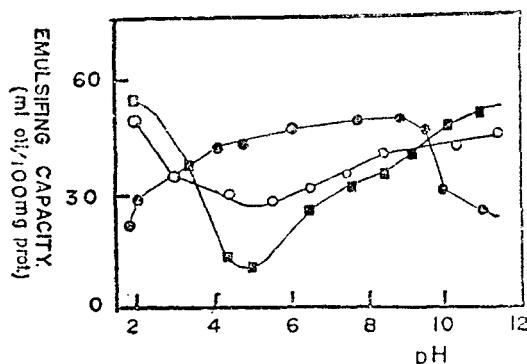


Fig. 6. Effect of pH on Emulsifying Capacities of SPI (1%) as Function of Ionic Strength (NaCl)
 ■—■—■; $\mu=0$ ○—○—○; $\mu=0.3$ (1.0 % NaCl) ●—●—●; $\mu=0.6$ (2.0 %)
 Temperature 20 °C, oil addition rate; 0.9 ml oil/sec, mixing speed; 12,000 r.p.m.

Table 4. Emulsifying Capacities* of SPI and Milk Casein

Ionic strength	pH	Protein source	
		SPI	Milk casein
0	5.2	14.0	17.2
	7.0	30.1	40.2
	9.0	38.3	53.1
0.3	5.2	29.8	29.4
	7.0	33.2	40.3
	9.0	42.5	49.4
0.6	5.2	43.6	50.7
	7.0	46.8	50.0
	9.0	47.2	45.1

*The EC measured at conditions of the temp., 20°C ±1, oil addition rate 0.9 ml/sec, and mixing speed 12,000 r.p.m

한 model test 경우 EC는 Table 4에서 볼 수 있는 바와 같이 milk casein과 큰 차이가 없었다.

Inklaar⁽³⁰⁾等은 實際 쏘세지內에서 SPI에 依한 emulsion의 安定化는 casein경우보다 調理時 fat-loss를 현저히 減少시킨다고 報告하였다. 이로 미루어 보아 本 實驗에서 使用한 moldel system을 이용하면 SPI를 쏘세지의 좋은 fat binding agent로 사용할 수 있을 것으로 생각된다.

泡氣性 (Foaming capacity) : SPI의 whipping agent로서의 用途를 알아보기 위하여 pH와 鹽濃度가 SPI의 foam expansion과 stability에 미치는 影響을 1 % SPI液을 使用하여 實驗한 結果 Fig. 7 및 8과 같다. 이 結果에 依하면 蛋白質 溶解度와 密接한 相關關係를 보여 주는 것으로 나타났다. 鹽濃度의 影響은 NaCl이 1.8

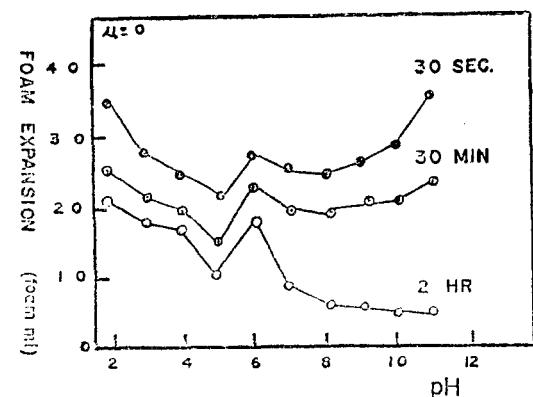


Fig. 7. Foaming Capacities and Stability of SPI at various pH.

%일때 가장 큰 foam expansion을 보였으며 CaCl_2 는 0.9 %일때 foam expansion이 가장 커다. SPI의濃度에 따른 foam capacity는蛋白質濃度에 따라 hyperbolic曲線을 나타낸다 (Fig. 9) 이것은 Tybor⁽²¹⁾等이 egg albumin이나 血漿蛋白에 대하여 얻은結果와一致하였다.

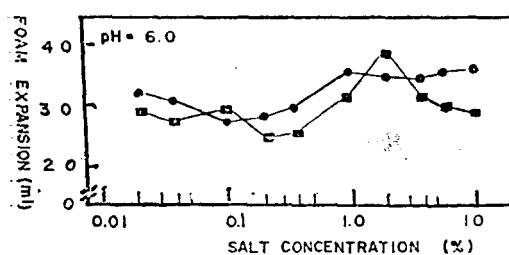


Fig. 8. Foaming Capacity and Stability of SPI at various salt concentrations.

●—●—●; CaCl_2 , ■—■—■; NaCl

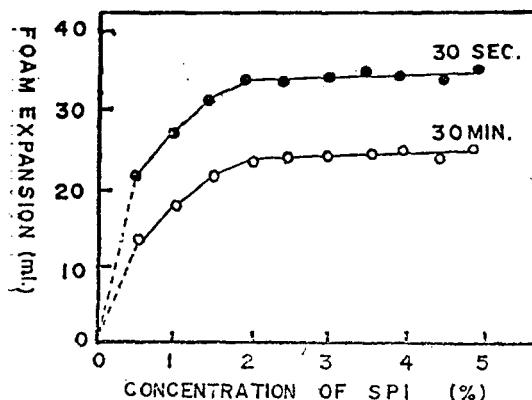


Fig. 9. Foam Expansion of SPI at various SPI Concentrations at pH 6.0, $\mu=0$.

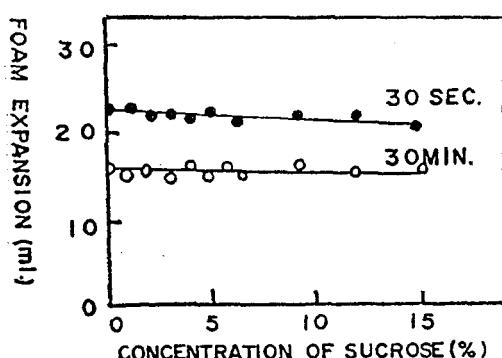


Fig. 10. Sucrose Concentration Effect on Foam Expansion of SPI dispersion (1%) at pH 6.0, $\mu=0$.

설탕이 SPI의 foam expansion 및 stability에 미치는 영향을 본 결과 Fig. 10과 같이 별 영향은 없었으나 stability가 약간 증진되는 경향을 보였다.

여러種類의蛋白質의 foaming capacity比較實驗結果를 Table 5에 表示하였다.

Table 5. Foaming Capacities of SPI, Milk Casein, Skim Milk, and Egg Albumin ($\mu=0$, pH=6.0)

Protein source	Foam expansion		Foam* stability
	30 sec	30 min	
SPI (1%)	(ml) (%)	(ml) (%)	83.9
	28.0 (100.0)	23.5 (100.0)	
Skim milk (1%)	17.5 (62.5)	13.0 (55.3)	74.3
Skim milk (2%)	18.5 (66.0)	12.0 (51.0)	64.9
Milk casein (1%)	41.8 (149.3)	5.0 (21.2)	12.0
Egg albumin (1%)	30.8 (110.0)	24.6 (104.7)	79.9

* Foam expansion (30 min)/foam expansion (30 sec) $\times 100$

이結果에 의하면 foam expansion은 milk casein이 가장 크고 egg albumin, SPI의 순이었다. 그러나 stability에 있어서는 SPI가 가장 크고 egg albumin, milk casein 순이었다. 일반적으로 whipping agent로 쓰이는蛋白質은 두 가지特性, 즉 表面活性劑로서의 물의 표면장력을 줄이는 특성과 기포주위에 연속적이고 凝集力이 強한膜을 形成하는特性을 갖고 있어야 한다⁽³²⁾. 따라서 whipping agent로서蛋白質의 foaming capacity는 stability가 더 重要한因子로 지적되므로 SPI는 milk casein보다 나은 whipping agent임을 알 수 있다.

以上의 實驗으로서 脫脂大豆粕의 効率의 利用을 살펴보기 위하여, 粕에서 얻은 SPI의 food學的性質을 model system을 利用하여 測定하였다. 이 결과 SPI를 gelation 시켜組織化함으로써 加工肉의 종량제나人造肉의 주원료로 사용할 때 제품의 官能的特性를 充足시킬 수 있으리라 생각되며 whipping agent로서 milk casein을 代身할 수 있어 frozen dessert나 아이스크림에 사용할 수 있는 可能性을 보여 주었다. 그러나 製造한 SPI는 아직도 약간의 beany flavor를 함유하고 있어서 아이스크림처럼 香味가 크게 作用하는 製品에 利用하고자 할 때는 為先 이 문제를 解決하여야 하리라고 믿는다.

本研究室에서는 앞으로 이 문제를 解決하기 위하여現在 spinning machine으로서 加工肉 제조實驗과 香味改善을 위한 大豆蛋白質의 plastin反應을 진행 중에 있다.

要 約

東邦油糧에서 供給받은 低變性 脫脂大豆粕을 0.02N NaOH液으로 抽出하여 Soy Protein Isolate (SPI)의 收率을 증류수나 鹽溶液으로 抽出할때 보다 높이는 過程 (84 % 收率)을 確立하였으며 製造된 SPI는 92.1 %의 蛋白質을 含有하였다.

SPI를 70 °C에서 moisture heat를 하면 80分間에 5 %의 變性이 일어났으나 95 °C에서는 20分 處理에 依하여 95 %의 變性이 일어났다.

SPI의 alkali 混合液 (dope solution)은 SPI의 濃度 15 %, NaOH濃度 0.6 %일때 7分만에 60 poises를 나타내고 계속 安定된 粘度를 유지하였다. NaOH의濃度가 0.9 %일 때는 時間이 經過함에 따라 粘度는 增加하였다가 減少하는 傾向을 보였다. syringe needle (dia. 0.3 mm)로서 模擬 實驗 結果 粘度가 28 °C에서 60 Poises일때 가장 적합한 蛋白質纖維의 texture를 보여주었다.

加熱에 依한 SPI의 gelation은 8 %以上의 SPI濃度일 때 gel이 形成되기 시작하였으며 100 °C까지 安定한 gel을 形成하였고 SPI의濃度가 12 %일때 120 °C에서 30分 加熱에 依하여 20,000 Poises의 좋은 粘度를 가졌으나 120 °C이상에서는 gel의 continuity가 떨어져 果粒上の gel이 生成되었다.

SPI의 乳化力은 pH가 8.7, NaCl의濃度가 2 %일때 가장 큰 乳化力を 나타냈다. milk casein과 比較 實驗結果 乳化力은 약간 낮았으나 鹽이 存在하는 경우는 근사한 乳化力を 보였다. 그러나 SPI의 foaming capacity는 foaming stability面에서 egg albumin이나 milk casein과 比較하여 良好한 結果를 보여주었다.

References

1. Rock, H. and Meyer, E. W.: *Meat*, 32 52 (1960).
2. Rakosky, J.: *J. Agr. Food Chem.*, 18, 1005 (1976).
3. Smith, A. K. and Wolf, W. J.: *Food Technol.*, 15, 4 (1961)
4. Smith, A.K. and Beckel, A.C.: *Chem. Eng. News*, 24, 54 (1964).
5. Hand, D.B.: *Food Technol.*, 18, 39 (1964).
6. Yamanaka, Y., Okamura, O. and Hasegawa, Y.: US Patent 3,535,117 Oct 20 (1964).
7. Boyer, R.A., Atkinson, W.T. and Robinette, C.E.: US Patent 2,377,854 June 12 (1945).
8. Boyer, R.A., and Saewert, H. E.: US Patent, 2,730,448 Jan 10 (1956).
9. Odell, A.D.: *Int. Conf. Soybean Protein Foods*. USDA APS 71 p.163 (1967).
10. Green, E. and Graham, R. W.: US Patent 2,958,606 (1960).
11. Wu, L.C. and Bates, R.P.; *J. Food Sci.*, 40, 160 (1975).
12. Judge, M.D., Haugh, C.G., Zachariah, G.L., Parmelee, C.E. and Pyle, R.L.: *J. Food Sci.*, 39, 137 (1974).
13. Rosenfield, D.: *Chem. Tech.* June p. 352 (1974).
14. Inglett, G.E.; *Symposium Seed Protein* p. 246 Avi. Pub. Co., West Port, Conn. (1972).
15. Lowhon, I. J. and Cater, C.M.: *J. Food Sci.*, 37, 778 (1972).
16. Lowry, O.H., Rosebrough, N.J., Farr, A.L., and Randall, R.J.: *J. Biol. Chem.*, 193, 265 (1951).
17. Pence, J.W.: *Cereal Chem.*, 29, 115 (1953).
18. Swift, C.E., Lockett, C. and Fryer, A.J.: *Food Technol.*, 17, 106 (1963).
19. Eldridge, A.D., Hall, P.K. and Wolf, W. J.: *Food Technol.*, 17, 1592 (1963).
20. Kon, S., Wagner, J.R. and Harvot, R.J.: *J. Food Sci.*, 35, 343 (1970).
21. Mattil, K.F.: *J. Amer. Oil Chem. Soc.*, 48, 477 (1971).
22. Anderson, R.L., and Wolf, W.J.: Abst. A13. 153rd Meeting Amer. Chem. Soc. (1967).
23. Stapley, R.B., and Melnychyn, P.: *S. African Patent* 68-07,706 June 27 (1969).
24. Hegg, P.O., and Lofquist, B.: *J. Food Sci.*, 39, 1231 (1974).
25. Kim, B. K.: *MS Thesis*, Korea Advanced Institute of Science, Seoul, (1976).
26. Kelley, J. J., and Pressey, R.: *Cereal Chem.*, 43, 195 (1966).
27. Young, R.H. and Lawrie, R.A.: *J. Food Technol.*, 9, 171 (1974).
28. Hermasson, A. M. and Akesson, C.: *J. Food Sci.*, 40, 595 (1975).
29. Pearson, A.M., Spooner, M.E., Hegerty, G.R., and Bratzler, L.J.: *Food Technol.*, 19, 1841 (1965).
30. Inklaar, P.A., and Fortuin, J.: *Food Technol.*, 23, 103 (1969).
31. Tybor, P.T. and Landman, W.A.: *J. Food Sci.*, 40, 155 (1975).
32. Bikerman, J. J.: *Foams, Theory and Industrial Application*, Reinhold, New York (1953).