Acetobacter xylinum 유래 Biocellulose의 물성기능 특성

이신영 · 전정륜 · 양영국* 강원대학교 바이오산업공학부, *바이오에프엔씨

Characteristics of the Physical Function of Biocellulose from *Acetobacter xylinum*

Shin-Young Lee, Jung-Ryun Jeon, and Young-Kuk Yang*

School of Biotechnology and Bioengineering, Kangwon National University *Bio FNC Co.

Abstract

Powders of Biocellulose from *Acetobacter xylinum* was prepared by hot air drying(AD) or freeze drying (FD). The crystalline/surface structures of their powders (100mesh) were examined, and several physical functionalities including, water holding capacity(WHC), oil holding capacity(OHC), emulsion/foam properties and viscosity properties were also investigated. WHC of air dried and freeze dried biocelluloses were 8.24 ± 0.15 and $9.26\pm0.10g$ water retained/g solid, respectively, whileas OHC for soybean or rice bran oil were 7.14~7.46 and 7.20~7.54g oil retained/g solid, respectively. These values of WHC and OHC were 1.5 times higher than that of commercial α -cellulose. Changes of temperature and pH showed a small effect on WHC and OHC. Emulsion capacity of 2%(w/v) biocellulose was about 40% level of 0.5%(w/v) xanthan gum but emulsion stability after incubation of 24 hours showed about 1.3 times improvement. Also, biocellulose(~2%, w/v) alone had no foam capacity but especially, biocellulose FD improved the foam stability of protein solution(1% albumin+0.5% CaCl₂) by factor of 285%. Biocellulose alone was not dispersed in water, but very good dispersity was obtained by addition of CMC(carboxyl methyl cellulose), and 1.5%(w/v) biocellulose dispersion with 0.3% CMC exhibited the viscosity properties for new potential usage as an excellent thickening agent.

Key words: Biocellulose, Acetobacter xylinum, physical function

서 론

Cellulose는 β-1,4-D-glucopyranose 단위로 이루어 진 ⁴C₁ 형태의 선형 고분자로, 식물 세포벽의 골격 구조를 형성하는 주요 성분이다. 식물에 의해 생성 되므로 지구상의 가장 풍부한 생물고분자인데, 몇 몇 세균도 셀룰로오스(biocellulose or bacterial cellulose)를 생산한다. 주로 아세트산 생산균인 *Acetobacter xylinum*에 의해 생산되는 셀룰로오스가

Phone: 033-250-6273, Fax: 033-243-6354 E-mail: sylee@cc.kangwon.ac.kr 대표적이다(Yang et al., 1998; Son et al., 2001, Cheng et al., 2002). 세균에 의해 생성되는 이들 biocellulose는 식물 셀룰로오스와 동일한 구조를 갖 지만 물리화학적 성질은 서로 다르며, 많은 특징을 갖는다(Brown, 2002). 특히, 세균에 의해 생성된 섬 유는 길고 얇아서 Acetobacter xylinum의 셀룰로오 스는 Young's modulus가 aluminum과 비슷하지만 그 직경은 식물 셀룰로오스의 약 1/100~1/300에 불과 하다(Eichhorn and Young, 2001). 따라서 biocellulose 의 물리적 3차 구조는 식물 셀룰로오스와는 달리, 복잡하게 가교된 섬유 그물구조를 가지며, 현탁액 등에도 엉길 수 있어, 식품, 화장품, 환경, 의복, 오 디오, 제지, 석유 및 광산 등과 같은 많은 분야에서 새로운 용도로서의 잠재적 가능성이 알려지고 있다

Corresponding author: Seung Shin-Young Lee, School of Biotechnology and Bioengineering, Kangwon National University, Chunchon 200-701, Korea

(Brown, 2002).

이 중에서도 Acetobacter의 몇몇 균주에 의해 생 산되는 biocellulose는 지난 10년 간 초 미세섬유, 탁 월한 기계적 강도, 생분해성, 높은 수분 보유능 및 높은 결정성과 같은 독특한 구조와 성질로 많은 관 심을 받아왔으며, 식품, 화장품 및 의료분야에서 원 료소재로서의 이용을 비롯한 각종 산업적 용도로 주목되어 왔다(Son *et al.*, 2001; Cheng *et al.*, 2002; Chao *et al.*, 2000, 2001).

하지만 이들 biocellulose에 대한 구체적이고 정량 적인 물리화학적 성질이나 기능성에 대한 과학적 정보 및 자료는 찾아보기 힘들다. 이는 아마도 아 직 산업적 생산체제가 미흡하고, 또 업체의 Know-How로만 진행되었기 때문인 것으로 생각된다.

일반적으로 기능성 식품 소재 및 성분으로의 잠 재성을 알기 위한 예비단계는 그의 기능성에 대한 자료의 우선적 결정이라 볼 수 있으므로 현재 biocellulose에 대한 산업적 생산 체제가 점차 확립 되어가고 있는 국내 실정을 고려할 때, 이의 각종 물성 및 생리 기능성에 대한 정량적인 기초자료 마 련의 필요성은 매우 높다.

이에 본 연구에서는 기능성 식품개발에서 요구되 는 가능한 용도에 대해 이들 biocellulose의 성질을 특성화하고자 하였다. 즉, biocellulose의 열풍 및 동 결건조 분말제품을 시료로 이의 결정 및 표면구조 특성을 알아본 다음, 수분 및 오일 흡수능, 거품능 과 안정성, 유화능과 안정성, 점도특성과 같은 물성 기능을 표준시료(α-cellulose)와 비교하면서 탐색, 조 사하였다.

재료 및 방법

재료

본 연구에 사용한 biocellulose는 Acetobacter xylinum 의 정치배양에 의해 생산된 제품이었다. 열풍 (biocellulose AD) 및 동결건조(biocellulose FD)한 100 mesh 분말을 시료로 사용하였으며, (주) 엔바 이오테크놀로지로부터 제공 받았다. 비교 시료로 사 용한 α-cellulose는 Sigma-Aldrich사의 제품(product no. C8002, USA)을 사용하였고, 각 재료는 4°C의 냉장고에 보관하면서 실험에 사용하였다.

결정 및 표면구조

결정구조는 X-ray diffractometer(Bruker model D5005, Germany)로 관찰하였다. 조작조건은 40

kV/ 30 mA에서 대음극으로 동(Cu Kα)관을 사용하 였고, step size 0.04로 20=10-60°까지 회절시켰다.

표면구조는 주사형 전자현미경(Hitachi SEM model S-4300, Japan)으로 관찰하였다. 즉, 시료를 양면 접 착 테이프에 얇게 분산시킨 후, Au로 진공증착(100 Å 두께)하여 전압 5 kV, 시료 경사 300의 조건에 서 1,000-20,000배로 촬영하여 관찰하였다.

보수력(Water holding capacity; WHC): AACC 방법(1981)을 사용하여 결정하였다. 즉, 시료 5 g을 칭량하여 미리 칭량한 50 ml 원심분리관에 넣고, 각 시료에 증류수를 소량 가한 후 유리봉으로 저어주 었다. 혼합물이 완전히 젖은 후 2000 g에서 10분간 원심분리후 상징액 액체의 량을 측정하였고, 수분 보유능(시료 고형분 g당 물의 g)을 다음 식으로 구 하였다.

WHC = $(W_2 - W_1)/W_o$

여기서, W₀는 건조시료 중량(g), W₁은 관과 시료 의 무게(g), W₂는 관과 침전물의 무게(g)이며, 각 시 료에 대해 3회 반복 실험하였다.

보유능(Oil absorption capacity, OAC): 보유능 은 Chakraborty의 방법(1986)으로 측정하였다. 시료 l g을 칭량하여 미리 칭량된 50 ml 원심분리관에 넣 고 10 ml의 soybean oil 또는 rice bran oil과 철저 히 혼합하였다. 시료-oil 혼합물을 1600 g에서 10분 간 원심분리하고 상징액을 제거하여 관 무게를 측 정하였으며, 지방 흡수능(시료 고형분 g당 oil g)을 다음과 같이 계산하였다.

OAC = $(W_2 - W_1)/W_0$

여기서, W₆는 건조시료 중량(g), W₁은 관과 시료 의 무게(g), W₂는 관과 침전물의 무게(g)이며, 각 시 료에 대해 3회 반복 실험하였다.

유화능 및 안정성(Emulsifying capacity and stability): 유화능(EC) 및 유화 안정성(ES)은 Yasumatsu 등의 방법(1972)에 따라 3회 반복 실험하였다. 각 시료 8 g을 칭량하고 blender로 옮겨 증류수 100 ml 및 soybean oil 100 ml와 혼합하고 고속으로 1분간 혼합하여 유화액을 형성하였다. 각 시료에 대해 유 화액의 고정량(40 ml, Vt)를 취하여 50 ml 원심분리 관에 옮기고 1475 × g에서 5분간 원심분리하였다. 유 화 분획의 부피(V_n)을 기록하고 o/w 유화분획을 포 함한 관은 80°C 수욕(water bath)에서 30분간 가열 한 후, 실온으로 냉각하였으며, 이를 원심분리(1475

× g, 5분)후 남아있는 유화분획의 부피(V₁₂)를 기록 하였다. EC 및 ES는 각각 다음 식으로 나타내었다. EC(%) = (V_{f1}/Vt) × 100 ES(%) = (V_{f2}/Vt) × 100

거품 형성능과 안정성(Foaming capacity and stability): 거품 형성능(FC) 및 거품 안정성(FS)은 Mitchell의 방법(1986)을 사용하여 3회 반복 실험하였다. 0~3wt%의 시료(1% egg albumin + 0.5% CaCl₂ 함유) 수용액 75 ml(Vi)를 고속 균질기로 3분간 혼합하였다. 메스실린더에 봇고 즉각 foam 부피(V_ℓ)를 측정하였다. Foam은 25°C에서 30분간 그대로 방치하였고, 거품 밑에 생성된 액체부피(Vo)를 측정한다음, FC(액체 ml당 거품 ml) 및 FS(초기부피 ml당 거품에 남아있는 액체의 ml)를 다음 식에 의해 각 각 구하였다.

 $FC = V_f / V_i$

FS = (Vi-Vo) / Vi

점도 특성: 시료 그대로 또는 시료에 0.1~0.5%의 안정제(CMC)를 혼합하고, 증류수에 현탁시켜 1~3% 현탁액으로 하였다. 60℃에서 가온하고, 다시 30℃ 로 냉각하여 회전점도계(Brookfield DV-II+, Brookfield Eng. Labs Inc., USA)를 사용하여 spindle No. 1으 로 점도를 측정하였다.

결과 및 고찰

Biocellulose의 결정구조

2종의 biocellulose(AD 및 FD) 및 α-cellulose의 결정구조를 x-선 회절에 의해 조사한 결과는 Fig. 1 과 같다. 20=10~40° 범위에서 결정성분에 유래하는 peak는 7개인데, 이 중 천연 셀룰로오스에 특징적 인 것은 4개(20≒15, 17, 22, 34)이다. 그림에서 보 는 바와 같이, 열풍건조 및 동결건조한 biocellulose 시료에 대한 회절 peak의 20는 14.6, 16.6 및 22.6 으로, 전형적인 cellulose I의 x-선 회절도를 보였다. 반면, α-cellulose 회절 peak의 20는 15.4 및 22.2로, cellulose IV의 회절양상을 나타내었다.

통상, 천연의 cellulose I 결정은 평행하고 sheet (병풍)간 수소결합이 없는 셀룰로오스 사슬을 갖는 준 안정상태의 것으로 그의 출처에 따라 그 비율이 변하는 cellulose Ια(triclinic)와 cellulose Ιβ (monoclinic) 의 두 가지 공존상을 포함한다. Cellulose Ια의 이 옷 sheet는 서로 같은 방향으로 위치한 반면, cellulose Ιβ는 엇갈려 있는데, cellulose Ια와



Fig. 1. X-ray diffraction diagrams of α -cellulose and biocellulose by reflection method.

cellulose Iβ는 미세섬유 형성 중 bending에 의해 상 호교환되며, 준 안정성의 cellulose Iα는 cellulose Iβ 로 전환된다. 만약, cellulose I을 mercerization (alkali-induced conversion of cellulose I to cellulose II)에 의해 재결정화하면 열역학적으로 더욱 안정한 cellulose II 구조를 갖게 되며, 이 구조는 사슬의 반 평행 배열과 sheet간 다소의 수소결합을 갖는다. 또 cellulose I, II를 -80°C에서 액상 암모니아로 처리하 면 cellulose III가 얻어지며, 이를 다시 glycerol에서 260°C로 가열하면 cellulose IV가 얻어지는 것으로 알려져 있다(Marchessault and Sundararajan, 1983).

본 연구에서 사용한 biocellulose의 cellulose I 형 태는 보고된 사실과도 잘 일치하는데, 통상 Ια형(3 사결정계; triclinic symetry)은 세균 셀룰로오스에 많 고 Iβ형(단사결정계; monoclinic symetry)은 고등식 물의 셀룰로오스에 많다고 알려지고 있다. 또, Ια형 은 260°C이상의 약 알칼리성 증기하에서 가열하면 (annealing) Iβ형으로 이행하는 것이 알려지고 있으 며, 20=22°부근에 나타나는 회절은 셀룰로오스 섬 유표면의 석출에 기인한다고 알려지고 있다(Wada *et al.*, 1994).

Biocellulose의 표면구조

Biocellulose 및 α-cellulose의 표면구조를 주사형 전자현미경으로 관찰한 결과는 Fig. 2 및 3과 같다. 5,000배 배율로 관찰하였을 때(Fig. 2), biocellulose 는 열풍(AD) 및 동결건조(FD) 시료 모두 섬유상 구 조를 보인 반면, α-cellulose는 젤 유사 구조를 보였 다. 한편, 10,000배 이상으로 관찰한 결과(Fig. 3), biocellulose는 α-cellulose의는 달리 표면에 불규칙한 많은 다공성을 갖는 모자이크 유사구조를 나타냄을 관찰할 수 있었다. 통상, 세균 셀룰로오스의 형태는 서로 다른 배양계에 기초하여 아주 달라서 정치 배 양에서는 공기/액체 계면에서 세균 셀룰로오스의 젤 라틴성 막이 형성되는 반면, 교반배양에서는 높은 전단력에 기인하여 섬유 형태가 얻어지는 것으로 보고되었다(Chao *et al.*, 2000, 2001).



Fig. 2. Scanning electron microscopic view of biocellulose (FD, AD) and α -cellulose(x5,000).

Biocellulose의 보수력

분말 셀룰로오스는 불용성의 비칼로리 물질로 총 식이섬유 함량이 99% 이상이 되는 식이섬유인데 (dietary fiber)이다(FDA, 1987), 이들 식이섬유의 보 수력과 같은 물성 기능의 탐색은 식이섬유원으로서 의 기능성 탐색에 매우 중요한 지표가 되고 있다. 특히, 식이섬유원의 수분 흡착력은 소화력의 저하, 변의 부피와 무게 증가, 혈청 triglyceride를 낮추는 기전과 관련이 있는 것으로 알려지고 있다(Kim *et al.*; 1997; Schneeman, 1987).

따라서 식이섬유원인 biocellulose의 열풍 및 동결 건조 분말의 보수력을 α-cellulose와 비교하면서 조 사하였으며, 그 결과는 Fig. 4와 같다. Biocellulose (AD), biocellulose(FD) 및 α-cellulose의 보수력은 각각 8.28±0.15, 9.26±0.0 및 6.08±0.15g water retained/g solid로, biocellulose의 보수력은 셀룰로오 스의 경우 입자크기가 작을수록 보수성이 증가하여 섬유길이에 따라 4-10배를 유지한다고 한 Ang(1991) 의 보고와 비교적 잘 일치하는 값 범위이었다. 또 이 값은 α-cellulose의 약 1.5배에 달하며, 시판용 펙 틴과 비슷하였다. 일반적으로 셀룰로오스나 리그닌 의 보수력이 낮고, 식이섬유의 통상 물 흡착력이 약 4배임을 고려할 때(Cadden, 1987), biocellulose는 때 우 높은 물을 흡수하는 특징을 갖는다고 볼 수 있 다.

한편, McConnell 등(1974)에 의하면 수분 흡착력 은 식이섬유의 종류, 함량, 입자크기에 따라 크게 영향을 받는다. 주로 식이섬유의 구성성분, 입도, pH 및 이온강도가 주 요인으로 보고되고 있는데 (Eastwood *et al.*, 1986), 셀룰로오스의 경우는 높 은 결정성을 가지면 직접적인 수소결합에 의해 물 의 결합이 적어진다. 하지만 몇몇 섬유제품들은 구 명과 그의 전형적인 짚 유사 공동(straw-like cavity) 에서 상당한 물을 보유할 수 있다. 즉, 물 보유능은 무정형(표면적 효과) 및 다공율(다공성)과 잘 상관 되는 것으로 볼 수 있다. 따라서 α-celhulose 대비 biocellulose의 높은 보수력은 낮은 결정화도(Fig. 1) 와 표면의 다공성(Fig. 2, 3)에 기인하는 것으로 보 인다.

한편, Fig. 5는 각 시료 보수력의 pH(~9) 및 온도 (25~70°C) 의존성을 조사한 결과이다. 알칼리성 pH 에서 다소 보수력이 높아지는 경향이었으나 각 pH 에서 보수력의 차이는 매우 미미하였다. 또, 온도 증가에 따른 보수력의 차이도 거의 보이지 않았으며, 따라서 온도의존성도 없는 것으로 나타났다.



Fig. 3. Scanning electron microscopic view of biocellulosese(FD, AD) and α -cellulose(Top: x10,000, Middle: x20,000, Bottom: x50,000).



Fig. 4. Water holding capacity of biocelluloses and $\alpha\text{-}$ cellulose.

일반적으로 건조한 무정형 셀룰로오스는 물을 흡 수하여 부드럽고 유연하게 되며, 이 물의 일부분은 비 냉동성이지만 대부분은 간단히 trapping된다. 무 정형 및 다공성에 의해 보유된 물은 과냉각(supercooling)될 때 얼음의 손상에 대한 보호 효과를 갖는다. 따라서 셀룰로오스는 아이스크림에서 결정화를 방 지할 수 있으며, 또 소스 및 드레싱에서 fat replacer 로서 용적과 조직을 향상시킬 수 있다고 알려지고 있다(Kai, 1990). 특히, pH 또는 온도변화에 저항하 는 성질은 동결/해동 조절 중 stiffness와 whippability 를 증가시키므로 열쇼크 중 제품 안정성에 기여할 수 있으므로 아이스크림 배합에서 독특한 성분이 될 것으로 보인다.

그 동안 biocellulose의 고결정성과 분리물의 겔 형성능과 보수성을 이용한 예로서 두부, 가마보고, 소시지, 빵 등에 biocellulose 분리물을 0.1-2wt % 정도 첨가하는 고형 식품에의 응용 시도가 알려지 고 있는데, 식감, 보형성이 우수한 제품이 얻어지고



Fig. 5. Effect of pH and temperature on water holding capacity of biocelluloses and α -cellulose.

있다고 한다(Kai, 1990). 또 biocellulose의 망목구조 와 친수성 저분자물들의 보유특성(또는 그의 서방 성) 및 흡습성을 이용한 예로서 의용 pat, 화장용 pat에의 응용 등이 알려지고 있으며, biocellulose 막 의 인공피부나 인공피혁 등에의 응용이 시도되고 있다(Kai, 1990).

Biocellulose의 보유력

Biocellulose(AD, FD)와 α-cellulose의 soybean oil과 rice bran oil에 대한 보유능을 조사한 결과는 Fig. 6과 같다. 이들의 보유능은 soybean oil의 경우, 각 각 7.20±0.70, 7.46±0.02 및 5.05±0.04 g oil retained/g solid이었고, rice bran oil에 대해서도 각각 비슷한 값 범위이었다. 이는 분말 셀룰로오스에 대한 Ang(1991)의 결과(약 2.5~8.5배)와도 잘 일치하는 값 범위이었다. 일반적으로 보유능은 보수력에 비하여 상대적으로 낮게 나타나며, 그 범위는 30~80%로 알 려지고 있다(이 등, 1995). 본 실험의 경우, 셀룰로 오스 시료의 보유능은 모두 보수력의 80%이상이나 되는 높은 보유능을 보였다. 따라서 이러한 높은 보 유능은 물과 기름이 함께 존재하는 가공식품에 사 용할 경우 효율적 흡착의 이점이 있을 것으로 생각



Fig. 6. Soybean oil(white) and rice bran oil(grey) holding capacity of biocelluloses and α -cellulose.

되었다.

유화능과 안정성

o/w 유화액은 oil/water 계면에서 계면활성제 또는 유화제에 의해 안정화된 물 속에 지방 방울이 부유 된 현탁액이다. 단백질의 경우, 유화제로 작용하는 능력은 용해도, 표면변성 정도, 지방/단백질비, 유화 액 점성에 대한 효과와 더불어 양쪽성 특성에 의존 한다. 유화 안정제로 널리 사용되는 0.5% xanthan gum의 첨가에 따른 유화 안정성의 경시변화를 조 사한 결과, 자료화하지는 않았으나 xanthan gum 무 첨가의 대조구는 유화 직후 수분이내에 물과 기름 이 분리되었으나 0.5% xanthan gum 첨가구는 24시 간까지도 전혀 분리되지 않고 높은 유화 안정성을 보였다. Xanthan의 높은 유화안정성은 높은 항복응 력 및 정지상태하에서의 응집력에 기인하는 것으로 밝혀졌는데, 일반적으로 다당류와 같은 고분자 물 질은 물과 기름의 분산매속에서 녹아 점도를 높임 으로써 크리이밍을 방지하거나 점성 및 탄성이 강 한 흡착층을 만들어 기름입자간의 합일을 방지하여 유화안정성을 높인다고 보고되었다(Hennock et al., 1984).

한편, 유화능은 통상 농도의 함수로서 증가되므 로 biocellulose AD, FD 및 α-cellulose의 유화능을 농도를 서로 달리한 시료를 사용하여 조사한 결과 에서도 역시 자료로 나타내지는 않았으나 α-cellulose 의 경우, 0.5-3% 첨가시 1시간까지는 유화 안정능 을 보였으나 2시간 이후부터 크림층이 분리되었다. 분리정도는 농도가 낮을수록 컸으며, 동일 농도에 서 시간 경과에 따라 증가하였다. 반면, biocellulose AD는 0.5% 및 1% 첨가시 각각 2시간 및 4시간 부 터 미량 수준의 크림층 분리가 있었으나, 24시간까 지도 그 수준을 유지하여 비교적 양호한 유화 안정 성을 보였다. 또, 1%의 biocellulose FD 첨가의 경 우는 xanthan gum과 마찬가지로 24시간까지 안정 성을 보였다. 그러나 0.5% 첨가시에는 0.5시간 후 크림층의 분리가 시작되었으며, 이후 시간 경과에 따라 분리 정도가 점차 커져 24시간 후에는 약 20% 정도가 분리되었다. 따라서 biocellulose AD와 FD는 α-cellulose보다 높은 유화 안정성을 보였으며, 1% 첨가로 본 실험에서 설정한 24시간까지 안정함을 알 수 있었다. 이들 자료를 근거로 유화능과 유화 안정성을 산출한 결과, Fig. 7에서 보는 바와 같이, biocellulose(2%)의 유화능은 xantahan gum(0.5%)의 1/2 수준인 약 40% 수준이었으나 유화 안정성은 xanthan gum의 75%보다도 매우 높은 100% 수준의 높은 안정성을 보였다.

거품 형성능과 거품 안정성

거품은 물리적 교반 및 통기에 의해 공기가 수용 액에 혼입된 것으로 식품의 부드러움(smoothness), lightness, 향미, 분산 및 감칠맛에 기여한다. 더 작 은 공기세포의 형성은 조직 및 입안에서의 느낌을 향상시키며, 또, 지방구 주위의 물상(water phase)을 조직화하는 것으로도 알려지고 있다. 특히, 단백질 용액의 거품은 많은 식품 응용에서 바람직한데, 높 은 거품 형성능과 거품 안정성은 케이크, 빵, whipped topping, 아이스크림, 디저트에서 요구된다(Dickinson, 1989).



Fig. 7. Emulsion capacity and stability of biocelluloses and α -cellulose.

Fig. 8은 albumin(1%)과 CaCl2(0.5%)의 혼합 용 액에 각 시료를 1 또는 2% 첨가한 후의 거품 형성 능과 안정성을 산출한 결과이다. 셀룰로오스 시료 들은 1 및 2% 첨가구 모두 거품의 형성을 다소 저 해하였으며, 농도가 높을수록 저해정도도 더 커졌 다. 즉, 대조구인 albumin(1%)과 CaCl₂(0.5%) 혼합 용액의 거품 형성능은 1.67ml foam/ml liquid이었으 나 α-cellulose를 1 및 2% 첨가한 경우는 각각 1.42 및 1.06 ml foam/ml liquid로 거품 형성을 약 40-15% 저해하였다. Biocelluose AD의 경우는 1% 첨 가시는 거의 저해를 보이지 않았으나 2% 첨가시 1.36ml foam/ml liquid로 약 19%의 거품형성을 저 해하였다. Biocellulose FD의 경우도 비슷한 경향이 었으나 저해정도는 농도에 상관없이 약 15%정도이 었다.

하지만 형성 거품의 시간 경과에 따른 안정성은 역시 Fig. 8에서 보는 바와 같이, α-cellulose를 제 외한 나머지 시료들은 거품 안정능을 크게 향상시 켰다. 즉 대조구의 거품 안정능은 0.13mg remaining liquid/ml initial liquid이었으나 1% biocellulose AD



Fig. 8. Foaming capacity and stability of biocelluloses and α -cellulose.

및 FD 첨가구는 0.2-0.23mg remaining liquid/ml initial liquid로 약 54-76% 상승하였고, 2% 첨가시 는 261-285%나 향상시켰다.

일반적으로 거품형성은 주로 분자간의 빠른 흡착 과 재배열에 관계되는 반면, 중력 및 기계적 응력 에 대해 거품을 안정화시키는 안정능은 계면에서 유연성 응집필름의 형성에 의해 부여되는 것으로 알려지고 있다(Dickinson, 1989).

이상의 거품 및 유화 성질은 냉동 및 특수 케이 크 제품에서 매우 중요한 역할을 한다. 따라서 본 연구에서 공급된 이들 자료들은 제품개발 및 식품 가공의 기본 정보로서 활용될 수 있을 것이다. 아 울러 이들 기능성의 특성화를 통해 적정 제품으로 의 이들 이용을 안내하거나 최대화 할 것으로 생각 된다.

점도 특성

점성 및 겔 형성능을 갖는 식이섬유는 소화관 내 용물의 점도를 높여줌으로써 내용물의 소화관 이동 속도 및 흡수에 대해 영향을 주는데, 소장 내용물 의 점도에 대한 영향은 식이섬유의 종류에 따라 다 른 것으로 알려지고 있다(Ebihara와 Kiriyama, 1990). 따라서 biocellulose, α-cellulose 및 psyllium 의 점도를 3-100 rpm에서 회전점도계를 측정하였으 며, 그 결과는 각각 Fig. 9와 같다.

Biocellulose 대비 20%의 CMC를 함유한 0.5-1.5%(w/v) biocellulose AD와 FD 분산액의 점도는 점도계 회전속도(rpm)의 증가에 따라 급격히 감소 하고 의가소성 성질을 나타내었다. 또 α-cellulose의 경우도 비슷한 의가소성 경향을 보였다. 하지만 Fig. 10에서 보는 바와 같이, 회전속도 60 rpm의 경우, 0.5-1.5%(w/v) biocellulose의 점도는 AD에서 2900-12800 cp, FD에서 1700-9400 cp로 0.1~0.2% xanthan gum의 점도와 비슷한 반면, α-cellulose와 psyllium 은 36~50 cp에 불과하였다. 각 시료 모두 농도 의 존성의 점도 증가현상을 보였으며, 특히 biocellulose 는 농도에 따른 점도의 증가 현상이 현저하여 1.5% 농도에서 0.5%보다 약 5배의 점도 증가를 보였다.

한편, biocellulose 자체만으로는 물에의 분산능을 나타내지 못하였으므로 안정제(0.3% CMC) 용액중 의 1.5%(w/v) biocellulose 분산액의 유동 거동을 조 사하였는데, 전단속도와 전단응력의 관계는 원점을 지나지 않는 비선형곡선을 나타내어 항복응력을 갖 는 비뉴톤유체로서 거동하였다(Data not shown). 또,



Fig. 9. Apparent viscosity vs. viscometer speed plot of biocellulose AD(top) and FD(middle) and α -cellulose (bottom) dispersions containing CMC solution with different concentrations.



Fig. 10. Effect of concentration on the viscosity of biocellulose, α -cellulose and psyllium dispersions at viscometer speed of 60rpm.

Casson 식에 의해 구한 항복응력 값은 biocellulose AD 및 FD에서 각각 6.41 및 4.42 Pa의 매우 높은 값을 나타내었으며, 이러한 높은 항복응력값이 biocellulose의 유화안정능과 관계되는 것으로 생각



Fig. 11. Log plot of shear stress vs. log shear rate for 1.5%(w/v) biocellulose dispersions containing 0.3% CMC solution.

되었다(Hennock *et al.*, 1984). 이들 자료들로부터 전단응력과 전단 속도의 양대수값을 도시한 결과는 Fig. 11과 같이 직선관계를 보였다. 직선의 기울기 및 절편값으로부터 각각 유동지수 n값과 점조도지 수 K값을 구한 결과, biocellulose AD와 FD의 n값 은 각각 0.58 및 0.61이었고, K값은 각각 약 1.89 및 1.44 Pa·Sⁿ이었다.

이러한 안정제(CMC)와 biocellulose의 조합에 의 한 점증효과, 높은 항복응력, 의가소성 등 점도특성 의 자료는 biocellulose의 AD와 FD 모두 1.5%(w/v) 농도 이상에서 안정제와의 조합에 의해 점증제로서 의 새로운 용도가 가능함을 제시하는 것으로 볼 수 있다.

결 론

Acetobacter xylinum의 정치배양에 의해 생산된 biocellulose를 열풍 또는 동결건조하고 분말화(100 mesh)하였다. 이들의 결정 및 표면구조를 조사하였 고, 보수력, 보유력, 유화특성 및 거품특성 등의 몇 몇 물성 특성을 조사하였다. Biocellulose AD(air dried) 및 FD(freeze dried)의 보수력은 각각 8.24± 0.15 및 9.26±0.10 g water retained/g solid이었고, 대두유 및 미강유에 대한 보유력은 7.14~7.46 and 7.20~7.54 g oil retained/g solid로, 시판의 αcellulose 식이섬유의 보수력 및 보유력보다 1.5배 정 도 높은 특징을 보였다. 또 biocellulose AD 및 FD 의 보수력은 pH나 온도 변화에 거의 영향을 받지 않았다. 한편, 2%(w/v) biocellulose의 유화능은 xanthan gum(0.5% w/v)의 40% 수준이었으나 24시간후의 유 화 안정성은 xantha gum보다 1.3배나 더 좋았다. 또 biocellulose AD 및 FD(1-2%) 단독으로는 거품 형 성능을 갖지 못하였으나, 거품 형성능을 갖는 단백 질 용액(1% albumin + 0.5% CaCl₂)의 거품안정성 을 285%나 향상시켰다. 아울러, biollulose 자체만으 로는 물에의 분산능을 가지 못하나 0.3% CMC를 함유한 1.5%(w/v) 이상의 biocellulose 용액은 우수 한 분산능을 가지며, 이의 점도 특성을 매우 우수 한 점증제로의 새로운 용도 가능성을 나타내었다.

감사의 글

본 연구는 (주)엔바이오테크놀러지의 일부 연구비 지원에 의하여 수행된 결과로, 연구비 지원에 감사 드립니다.

문 헌

- American Association of Cereal Chemists(AACC). 1981. Method for water hydration capacity of plant protein material. *Cereal Foods World*, **26**, 291-293
- Brown, R J. 2002. POSITION PAPER, Microbial Cellulose: A New Resource for Wood, Paper, Textiles, Food and Specialty Products. http://www. botany. utexas. edu / facstaff/facpages/mbrown/position1.htm
- Ang, J.F. 1991. Water retention capacity and viscosity effect of powdered cellulose. J. Food Sci. 56(6): 1682-1684
- Cadden, A.M. 1987. Comparative effects of particle size reduction on physical structure and water binding properties of several plant fibers. *J. Food Sci.* **52**(6): 1595-1599
- Chakraborty, P. 1986. Coconut protein isolate by ultrafiltration. In *Food Engineering and Process Applications*, LeMeguer, M., Jelen, P., Eds., Elsevier Applied Science Publishers, New York, pp. 308-315
- Chao, Y.P., Ishida, T., Sugano, Y. and Shoda, M. 2000. Bacterial Cellulose Production by Acetobacter xylinum in a 50-L Internal-Loop Airlift Reactor, *Biotechnol. Bioeng.*, 68: 345-352.
- Chao, Y. P., Sugano, Y. and Shoda, M. 2001. Bacterial Cellulose Production under Oxygen-Enriched Air at Different Fructose Concentrations in a 50-L Internal Loop Airlift Reactor, *Appl. Microbiol. Biotechnol.*, 55: 673-679.
- Cheng, H.P., Wang, P.M., Chen, J.W. and Wu, W.T. 2002. Cultivation of Acetobacter xylinum for bacterial cellulose production in a modified airlift reactor. *Biotechnol. Appl. Biochem.* 35: 125-132
- Dickinson, E. 1989. Protein adsorption at liquid interfaces and the relationship to foam stability. In *Foams: Physics*.

Chemistry and Structure, Wilson, A. J., Ed., Springer-Verlag, London, pp. 39-54

- Eastwood, M.A., FRCP, M.B., Brydon, W.G., MRCPath, BSc., and Anderson, D.M.W. 1986. The effect of the polysaccharide composition and structure of dietary fiber on cecal fermentation and fecal excretion. *Am. Soc. Clin. Nutr.* **44**: 51-55
- Ebihara, K., and Kiriyama, S. 1990. Physico-chemical property and physiological function of dietary fiber. *Nippon Shokuhin Kogyo Gakkaishi* **37**(11): 916-933
- Eichhorn, S. J. and Young, R. J. 2001. The Young's modulus of a microcrystalline cellulose. *Cellulose*, 8: 197-207
- FDA. 1987. Nutrition labeling of food; caloric content. *Federal Register*, **52**(148): 28690
- Hennock, M., Rahalkar, R.R. and Richmond, P. 1984. Effect of xanthan gum upon the rheology and stability of oilwater emulsions. J. Food Sci. 49: 1271-1274
- Kai, A. 1990. Productivity of cellulose by bacterium and its utility. *Bioindustry*, 7(3): 173-182
- Kim, Y.S., Ha, T.Y., Lee, S.H., and Lee, H.Y. 1997. Properties of dietary fiber extract from rice bran and application in bread-making. *Korean J. Food Sci. Technol.*, **29**(3): 502-508
- Marchessault, R. H. and Sundararajan, P.R. 1983. Cellulose.

In *The Polysaccharides*, Vol. 2. Aspinall, G.O. Ed., Academic Press, New York, pp.12-95

- Mitchell, J.R. 1986. Foaming and emulsifying properties of proteins. In *Development in Food Proteins*-4; Hudson, B.J.F. Ed., Elsevier Applied Science Publisher. New York, pp. 326-330
- Schneeman, B.O. 1987. Soluble vs. insoluble fiber -Different physiological response. Food Technol. 41: 81-82
- Son, H.J., Heo, M.S., Kim, Y.G., and Lee, S.J. 2001. Optimization of fermentation conditions for the production of bacterial cellulose by a newly isolated *Acetobacter* sp. A9 in shaking cultures. *Biotechnol. Appl. Biochem.* 33: 1-5
- Wada, M., Okano, T. and Sugiyama, J. 1994. Two crystalline phase($I\alpha/I\beta$) system of native cellulose. In *Proceedings of '94 Cellulose R&D*, 1st Annual Meeting of the Cellulose Societyof Japan. Tokyo, pp.1-6
- Yasumatsu, K., Sawada, K., Moritaka, S., Toda, S., and Ishii, K. 1972. Whipping and emulsifying properties of soybean products. *Agric. Biol. Chem.* 36: 719-727
- Yang, Y. K., Park, S. H., Hwang, J. W., Pyun, Y. R. and Kim, Y. S. 1998. Cellulose production by *Acetobacter xylinum* RBC5 under Agitated condition. *J. Ferment. Bioeng.* 85: 312-317