

## รายการอ้างอิง

### ภาษาไทย

กรวิกา สุขหริวงษ์. วัตถุคินท์ที่ใช้ในการผลิตรูนพาร์ค์และสภาวะการผลิต. ในการฝึกอบรมและสัมมนาเรื่องการผลิตรูนพาร์ครุ่น 2, หน้า 8-15. 4 เมษายน 2537 ณ สมาคมส่งเสริมเทคโนโลยี(ไทย-ญี่ปุ่น).

นัยทัศน์ ภู่ครันย์. ศึกษาการทำรูนพาร์ค. ใน รายงานการวิจัยการใช้มะพร้าวแกะพอกด้วยหางอุดถานกรรมเกณฑ์อย่างมีประสิทธิภาพของภาคใต้. หน้า 10-27. คณะทรัพยากรธรรมชาติ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ วิทยาเขตหาดใหญ่, 2527.

น้ำทิพย์ ด้วงทวี. รายงานน้ำทิพย์. สัมภาษณ์, มกราคม 2541.

สมคิด ธรรมรัตน์. 2531. การผลิตรูนน้ำมะพร้าวและการแปรรูป. วารสารอาหาร 18(4): 250-262.  
สมศรี ลีปีพัฒนวิทย์. การหาสูตรอาหารที่เหมาะสมสำหรับทำรูนพาร์คจากน้ำมะพร้าวแก่.  
อาหาร 18(4): 239-249.

### ภาษาอังกฤษ

Alaban, C.A. 1962. Studies on the optimum condition for nata de coco bacterium nata formation in coconut water. The Philippines Agriculturist. 45(9): 450-515.

Ben-hayim, G., and Ohad, I. 1965. Synthesis of cellulose by *Acetobacter xylinum*. VIII. On the formation and orientation of bacterial cellulose fibril in presence of acidic polysaccharides. J.Cell.Biol. 25: 191-207.

Borzani, W., and Souza, S.J. 1995. Mechanism of the film thickness increasing during the bacterial production of cellulose on non-agitated liquid media. Biotechnology Letter. 17(11): 1271-1272.

Brown, R.M.,Jr., Haigler, C.H., Suttie, J.,White, A.R., Robert, E., Smith, C., Itoh, T., and Cooper, K. 1983. The biogenesis and degradation of cellulose. J.Applied Polymer Science : Applied Polymer Symposium. 37: 33-78.

Brown, R.M.,Jr., Willison, J.H.M., and Richardson, C.L. 1976. Cellulose biosynthesis in

- Acetobacter xylinum* : Visualization of the site of synthesis and direct measurement of the in vivo process. Pro.Natl.Acad.Sci.USA. 72: 4565.
- Buchanan, R.E., and Gibbon,N.E. 1975. Bergey's Manual of Determinative Bacteriology 8<sup>th</sup> ed., Waverly Press Inc. Baltimore, Md. pp 267-277.
- Canon, R.E., and Anderson, S.M. 1991. Biogenesis of bacterial cellulose. Critical Reviews in Microbiology. 17(6): 435-446.
- Dimaguila, L.S. 1967. The nata de coco 1. Characterization and identity of the casual organism. The Philippines Agriculture. 51(6): 462-473.
- Dudman, W.F. 1960. Cellulose production by *Acetobacter* strains in submerged culture. J. Gen. Microbiol. 22: 25-39.
- Fontana, J.D., De Souza, A.M., Fontana, C.K., Torriani, I.L., Moreschi, J.C., Gallotti, B.J., De Souza, S.J., Narcisco,G.P., Bichara, J.A., and Faran, L.F.X. 1990 *Acetobacter* cellulose pellicle as a temporary skin substitute. Applied Biochemistry and Biotechnology 24/25: 253-264.
- Grimwood, B.E. 1975. Coconut Palm Product : Their Processing in Developing Countries. Rome : Food and Agriculture Organization of the united Nations.
- Guzman, M.P., Alabastro, E.F., and Tinsay, E.B. 1987. A submerged process for the production of nata. NRCP Research Bull. 37(1): 1-50.
- Haigler, C.H., White, A.R., Brown, R.M., and Cooper, K.M. 1982. Alteration of in vivo cellulose ribbon assembly by carboxymethylcellulose and other cellulose derivatives. The Journal Cell Biology. 94: 64-69.
- Henika, R.G. 1982. Use of response surface methodology in sensory evaluation. Food technol. 36(11): 96-100.
- Joris, K.F., Wulfand, B.P., and Vandamme, E. 1993. Enhanced bacterial cellulose yield in aerated *Acetobacter xylinum* culture by adding micro-particles. In Cellulosic Material for Selective Separation and Other Technology, Kenedy, J.F., Phillips, G.O., and William,P.A., ed. Ellis Horwood, London. pp. 239-245.
- Hestrin, S., and Schramm, M. 1954. Synthesis of cellulose by *Acetobacter xylinum*. II. Preparation of freeze-dried cells capable of polymerizing glucose to cellulose. Biochem. J. 58: 345-352.

- Kaushal, R., and Walker,T.K. 1951. Formatin of cellulose by certain species of *Acetobacter*. *Biochem J.* 48: 618-621.
- Kitamura, N., and Katasura, T. 1989. Preparation of sheet substrates containing bacterial cellulose additives. JP Patent 01,156,600. Cited in รังสิตนา ชลกุป. 2538. การศึกษาถักงอกและเพาะขยายเชื้อราพืชที่ได้จากการหมักน้ำตาล วิทยานิพนธ์ ระดับปริญญาโท ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- Kojima, Y., Tonouchi ,N., Tsuchida, T., Yoshinaga, F., and Yamada, Y. 1998. The characterization of acetic acid bacteria efficiently producing bacterial cellulose from sucrose : The proposal of *Acetobacter xylinum* subsp. *nonacetoxidans* subsp. *nov*. *Biosci. Biotech. Biochem.* 62(1): 185-187.
- Kouda, T., Yano, H., and Yoshinaga, F. 1997. Effect of agitator configuration on bacterial cellulose productivity in aerated and agitated culture. *J.Ferment.Bioeng.* 83(4): 371-376.
- Kouda, T., Yano, H., Yoshinaga, F., Kaminoyama, M., and Kamiwano, M. 1996. Characterization of non-newtonian behavior during mixing of bacterial cellulose in bioreactor. *J. Ferment.Bioeng.* 82(4): 382-386.
- Lapus, M.M. ,Gallardo, E.G., and Palo, M.A. 1967. The nata organism cultural requirements characteristic identity. *The Philippine Journal of Science*. 96(2): 91-109.
- Legge, R.L. 1990. Microbial cellulose as a speciality chemical. *Biotechnol.Adv.* 8(2): 303-319.
- Lewis, M.J., and Kuiper,H.A. 1972. Effect of growth temperature and glucose on thermal injury of *Saccharomyces carbergensis*. *J.Inst.Brew.* 78: 465-470.
- Masaoka, S., Ohe, T., and Sakota, N. 1993. Production of cellulose from glucose by *Acetobacter xylinum*. *J.Ferment.Bioeng.* 75(1): 18-22.
- Mason, C.R., Menzies,R.F., Cruickshank, J., and Melville, H.W. 1946. Nature 157: 74. Cited in White, D.G., and Brown, R.M., Jr. 1989. Prospects for the commercialization of biosynthesis of microbial cellulose. In C. Schuerch (ed.), *Cellulose and wood chemistry and technology*, pp.573-590. New York: John Wiley & Sons, Inc.
- Mason, R.L., Gunst, R.F., and Hess, J.L. *Statistical design and analysis of experiments with applications to engineering and science*. New York : John Willey&Sons., 1989.
- Minakami, H., Entani,E., Tayama, K., Fujiyama, S., and Masai, H. 1984. Isolation and

- characterization of a new polysaccharide-producing *Acetobacter* sp. Agric.Biol.Chem. 48(10): 2405-2414.
- Nagani, M., Shoda, M., and Aiba,S. 1968. Kinetic of product inhibition in alcohol fermentation. J.Ferment.Technol. 46: 241-248.
- Neiduszynski, I., and Preston, R.D. 1970. Study of the production of cellulose gel and cellulose by *Acetobacter xylinum*. Nature 225: 274-276.
- Nishi, Y., Uryu, M., Yamanaka, S., Watanabe, K., Kitamura, N., Iguchi, M.,and Mitsuhashi, S. 1990. The structure and mechanical properties of sheets prepared from bacterial cellulose. Part 2 Improvement of the mechanical properties of sheets and their applicability to diaphragms of electroacoustic transducers. Journal of Materials Science 25: 2997-3001.
- Oikawa, T., Ohtori, T., and Ameyama, M. 1995. Production of cellulose from D- arabitol by *Acetobacter xylinum* KU-1. Biosci.Biotech.Biochem. 59(8): 1964-1965.
- Oikawa, T., Morino, T., and Ameyama, M. 1995. Production of cellulose from D- mannitol by *Acetobacter xylinum* KU-1. Biosci.Biotech.Biochem. 59(2): 331-332.
- Okiyama, A., Motoki, M., and Yamana, S. 1987. The application of bacterial cellulose to processed food. The world congress of food science and technology. Souvenir Programme, 28 Sept-8 Oct. Singapore Institute of Food Sci and Technology.
- Okiyama, A., Shirae, H., Kano, H., and Yamanaka, S. 1992. Bacterial cellulose I. Two-stage fermentation process for cellulose production by *Acetobacter aceti*. Food Hydrocolloids. 65(5): 471-477.
- Ross, P., Mayer, R., and Benziman, M. 1991. Cellulose biosynthesis and function in bacteria. Microbiol.Rev. 55(1): 35-58.
- Ross, P., Weinhouse, Y., Aloni, Michaeli, D., Weinberger-Ohana, P., Mayer, R., Braun, S., Vroom, E., Marel, G.A., Boom, J.H., Benziman, M. 1987. Regulation of cellulose synthesis in *Acetobacter xylinum* by cyclic diguanylic acid. Nature 325: 279-281.
- Sanchez, P.C. 1978. Nata de coco production. Dapartment of Food Sci. and Tech., UPLB, College, Laguna, Philippines

- Schramm, M., and Hestrin, S. 1954. Factors affecting production of cellulose at the air/liquid interface of a culture of *Acetobacter xylinum*. J.Gen.Microbiol. 3: 123-129.
- Tabuchi, M., Watanabe, K., Morinaga, Y., and Yoshinaga, F. 1998. Acetylation of bacterial cellulose: preparation of cellulose acetate having a high degree of polymerization. Biosci.Biotech.Biochem. 62(7): 1451-1454.
- Tajima, K., Fujiwara, M., Takai, M., and Hayashi, J. 1995. Synthesis and characterization of bacterial cellulose composite (BCC). In Cellulose and Cellulose Derivatives : Physico-Chemical Aspects and Industrial Application., Kennedy, J.F., Phillips, G.O., and Williams, P.O., ed. Cambridge : Woodhead Publishing Limited. pp. 9-14.
- Toda, K., Asakura, T., Fukaya, M., Entani, E., and Kawamura, Y. 1997. Cellulose production by acetic acid-resistant *Acetobacter xylinum*. J.Ferment.Bioeng. 84(3): 228-231.
- Toyosaki, H., Kojima, Y., Tsuchida, T., Hoshino, K., and Yamada, Y. 1995. The characterization of an acetic acid bacterium useful for production bacterial cellulose in agitation cultures : The proposal of *Acetobacter xylinum* subsp. *sucrofermentans* subsp. *nov.* J.Gen.Appl.Microbiol. 41: 307-314.
- Toyosaki, H., Naritomi, T., Seto, A., Matsuoka, M., and Tsuchida, T. 1995. Screening of bacterial cellulose-producing *Acetobacter* strains suitable for agitated culture. Biosci.Biotech.Biochem. 59(8): 1498-1502.
- Tsuchida, T., and Yoshinaka, F. 1997. Production of bacterial cellulose by agitation culture systems. Pure and Appl.Chem. 69(11): 2453-2458.
- Valla, S., and Kjosbakken, J. 1982. Cellulose-negative mutants of *Acetobacter xylinum*. J.Gen.Microbiol. 128: 1401-1408.
- Walsh, R.M., and Martin, P.A. 1977. Growth of *Saccharomyces cerevisiae* and *Saccharomyces uvarum* in temperature gradient incubator. J.Inst.Brew. 83: 169-172.
- Watanabe, K., and Yamanaka, S. 1995. Effect of oxygen tension in the gaseous phase on production and physical properties of bacterial cellulose formed under static culture condition. Biosci.Biotech.Biochem. 59(1): 65-68.
- Whistler, R.L., and Bemiller, J.N. 1973. Industrial gum : Polysaccharide and their derivatives, 2ed., Academic Press, New York. 680p.

- White, D.G., and Brown, R.M., Jr. 1989. Prospect for the commercialization of the biosynthesis of microbial cellulose. In *Cellulose and Wood Chemistry and Technology*. Schuerch,C.,ed. New York : John Wiley & Sons,Inc. pp. 573-590.
- Yamamoto, H., and Horii, F. 1994. In-situ crystallization of bacterial cellulose.1. Influences of polymeric additives, stirring and temperature on the formation celluloses I- alpha and I- beta as revealed by cross-polarization magic-angle-spinning(CP-MAS) C-13 NMR-spectroscopy. *Cellulose* 1(1): 57-66.
- Yamanaka, S. 1988. Production and application of bacterial cellulose. In *Cellulose Utilization, Research and Rewards in Cellulose*. Inagaki,H., and Phillipsied,G.O.ed., Elsvier Applied Science, Co., London. pp.175-181.
- Yoshinaga, F., Tonouchi, N., and Watanabe, K. 1997. Research progress in production of bacterial cellulose by aeration and agitation culture and its application as a new industrial material. *Biosci. Biotech. Biochem.* 61(2): 219-224.
- Yoshino, T., Asakura, T., and Toda, K. 1996. Cellulose Production by *Acetobacter pasteurianus* on Silicone Membrane. *J.Ferment. Bioeng.* 81(1): 32-36.

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



ภาคผนวก

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## ภาคผนวก ก

### การเตรียมอาหารเพี้ยงเชื้อ

#### 1. อาหารที่ใช้ในการเก็บรักษาเชื้อ *Acetobacter sp. TISTR 975*

##### 1.1 Glucose yeast extract agar

กลูโคส	100	กรัม
เยสต์สกัด	10	กรัม
แอกาเซี๊ยมคาร์บอนเนต	20	กรัม
รุ่นผง.	25	กรัม
น้ำกํดัน	1	ลิตร

#### 2. สูตรอาหารน้ำมะพร้าวสำหรับเตรียมหัวเชื้อ

น้ำมะพร้าวแก่กรอง ต้มให้เดือดซ่อนไว้มันออก	1	ลิตร
แอนโวนีเนียมไดไฮดรอเจนฟอสฟेट	0.5	กรัม
แมกนีเซียมชัลฟेट	0.3	กรัม
โซดาออล	20	มิลลิลิตร
น้ำตาลทราย	50	กรัม
ความเป็นกรด-ค้าง	5	

#### 3. สูตรอาหารน้ำมะพร้าวสำหรับปั่นนม燕麥粥ที่มีข้าว

น้ำมะพร้าวแก่กรอง ต้มให้เดือดซ่อนไว้มันออก	1	ลิตร
แอนโวนีเนียมไดไฮดรอเจนฟอสฟेट	0.5	กรัม
แมกนีเซียมชัลฟेट	0.3	กรัม
โซดาออล	20	มิลลิลิตร
น้ำตาลทราย	50	กรัม
ความเป็นกรด-ค้าง	5	
รุ่นผง	1.5	กรัม

## ภาคผนวก ข

### วิธีวิเคราะห์

#### 1. น้ำตาลวิคิวซ์

##### รายการน้ำ

1. Fehling solution A (Copper sulfate solution)

ละลายน้ำโซเดียมไบแคโรกไซด์ 34.634 กรัม ในน้ำ 500 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรโดยใช้ volumetric flask

2. Fehling solution B (Alkaline tartrate solution)

ละลายน้ำโซเดียมไบแคโรกไซด์ 173 กรัมและ ไนเตรตโซเดียม 50 กรัม ในน้ำ 500 มิลลิลิตรปรับปริมาตรโดยใช้ volumetric flask วิธีใช้ผสมใช้ Fehling A และ B อย่างละ 5 มิลลิลิตร แล้วให้ทันที ห้ามผสมทึบไว้ถังคืน

3. กรดไนโตรคลอริก

4. ไนเตรตโซเดียม 20%

5. เมธิลีนบูสต์ 1%

6. สารละลายมาตรฐานชูไครส์

ชูไครส์ 0.5 กรัม เติมน้ำกลั่น 10 มิลลิลิตร เติมกรดไนโตรคลอริกเจือจาง (1:1) 1 มิลลิลิตร แล้วใส่ไครไลซ์ที่อุณหภูมิ 70 นาที เติมน้ำกลั่น 50 มิลลิลิตร ทำให้เป็นกําลังหรือกรดเต็กน้อบด้วยไนเตรตโซเดียม 20% ปรับปริมาตรสุดท้ายให้เป็น 100 มิลลิลิตร

##### Standardization

1. ผสม Fehling A และ B อย่างละ 5 มิลลิลิตร กับสารละลายมาตรฐานชูไครส์ ประมาณ 8.5-9 มิลลิลิตร ต้มเดือด 2 นาที

2. เติมเมธิลีนบูสต์ 3-4 หยด

3. ไอลิเคนตัววัดสารละลายน้ำตาลต่อไปบนตีไฟหมกไป และมีคะแนนแต่งของของกําลังเปอร์

4. นำจำนวนปริมาตรที่ไอลิเคนถึงจุดยุดไปคำนวณ ค่า Factor

$$\text{Factor} = \underline{\underline{360.312 XY}}$$

$$342.296 * 100$$

กำหนดให้  $X$  = น้ำหนักซูโครัสที่ใช้  
 $Y$  = ปริมาตรของสารละลายน้ำที่ทำปฏิกิริยาพอดีกับ Fehling  
 A และ B รวม 10 มิลลิลิตร

### วิธีการ

1. นำน้ำมักเจืองงาที่กรองเอาเศษถูโครัสที่ติดมาออก ปริมาตร 10 มิลลิลิตร นำไปใส่ไคร์โอลิซท์ ที่ด้วยคราไคร์โอลิซึริกเจืองงา (1 : 1) 1 มิลลิลิตร ที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส นาน 10-15 นาที เดินน้ำกลับ 50 มิลลิลิตร ทำให้เป็นกลางหรือกรดเล็กน้อยด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์ 20% ปรับปริมาตรสุดท้ายให้เป็น 100 มิลลิลิตร
2. นำน้ำมักจากข้อ 1 ปริมาตร
3. เติมนีโธนบุบ 3-4 หยด
4. ติดเตอร์ด้วยสารละลายน้ำตาลต่อไปจนสีฟ้าหมดไป และมีตะกอนแข็งของคงปะปอร์
5. นำจำนวนปริมาตรที่ติดเตอร์จนถึงจุดยุติไปคำนวน ค่าน้ำตาลรีดิวซ์

$$\% \text{ reducing sugar} = \frac{\text{factor} * \text{ปริมาณเจืองงา} * 100}{\text{ปริมาตรที่ติดเตอร์ได้} * \text{ปริมาตรด้วอย่าง}}$$

### 2. ปริมาณเชกูโครัส (Watanabe, and Yamanaka, 1995)

#### สารเคมี

1. สารละลายน้ำ 0.5 N NaOH

### วิธีการ

1. นำแผ่นเชกูโครัสผึ่งไว้ให้สะเด็จน้ำประน้ำ 2 ชั่วโมง
2. นำไปให้ความร้อนที่ 120 องศาเซลเซียส นาน 5 นาที
3. นำไปต้มใน 0.5 N NaOH นาน 20 นาที
4. ล้างด้วยน้ำสะอาด
5. นำไปทำแห้งที่ 105 องศาเซลเซียส จนกระพั่งน้ำหนักคงที่

### 3. ปริมาณกรดกลูโคนิกที่สร้างขึ้นโดย *Acetobacter sp. TISTR 975* ด้วย HPLC

#### สารเคมี

1. กรดฟอสฟอริก 20 mM , pH 2.5

#### วิธีการ

นำน้ำหนักมากของด้วยกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 5 แล้วนำน้ำใส่ไปตรวจสอบปริมาณกรดด้วย HPLC (shimadzu LC-3A) โดยมีภาวะดังนี้

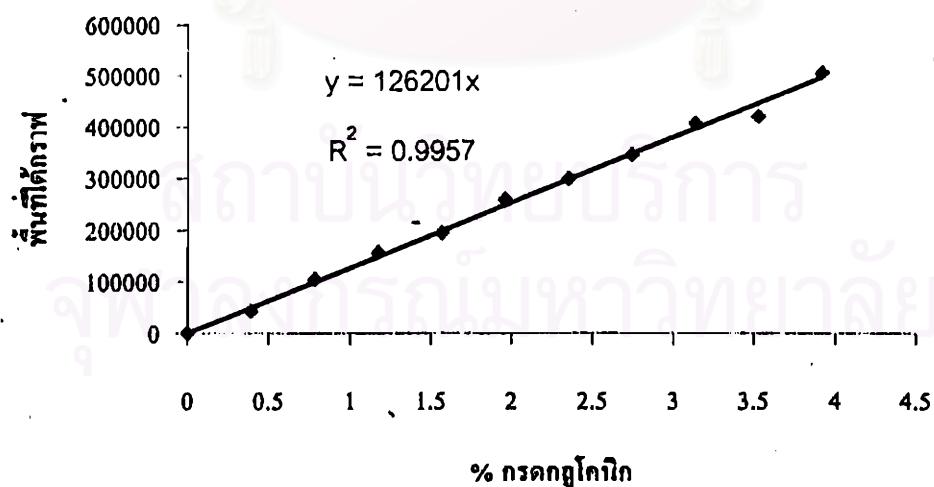
คอลัมน์ : Zorbax - C8 (L-3555) ขนาด 25 เซนติเมตร \* 4.6 มิลลิเมตร  
ของบริษัท Dupont

สารละลายตัวพา : 20 mM ของ กรดฟอสฟอริก pH 2.5

อัตราการไหล : 1 มิลลิลิตร ต่อนาที

อุณหภูมิของคอลัมน์ : อุณหภูมิห้อง

เครื่องตรวจวัด : คลื่นแสงอัตราไวโอลेट (UV-detector)  
ความยาวคลื่น 210 นาโนเมตร



รูปที่ 22 กราฟมาตรฐานกรดกลูโคนิก

#### **4. ปริมาณออกซิเจนที่ละลายน้ำหนัก**

วัดโดยใช้มาตรวัดออกซิเจนที่ละลายน้ำ (Portable oxygen meter)

#### **5. ค่าความเป็นกรด-ค่าง**

วัดโดยใช้มาตรวัดความเป็นกรด-ค่าง

#### **6. ค่าความหนืด**

วัดความหนืดด้วยเครื่องวัดความหนืด (Brookfield viscosity) DV II หัววัด cp 41 ไส้ตัวอย่างจำนวน 2 มิตติลิตร ในกระบวนการยกปอกน้ำหนักสำหรับไส้ตัวอย่าง ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส

#### **7. จำนวนเชกเกอร์ที่มีชีวิตในน้ำหนัก**

เตรียมน้ำกั้นปอกดเรื้อ นำมาเจือจางน้ำหนักกระจาดเบคทีเรย์บันเพลทอาหารน้ำนมพร้าวตามภาคผนวก ก. ข้อ บ่อมที่อุณหภูมิห้องนาน 3 วัน นับจำนวนโคโลนีที่เกิดขึ้นให้อยู่ในช่วง 30-300 โคโลนี

**สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

## ภาคผนวก ก

### การวิเคราะห์ข้อมูลทางชลทิ

**ตารางที่ ก.1 แสดงผลการวิเคราะห์ทางสถิติระหว่างค่าความเป็นกรด-ค้าง และน้ำตาลทราย (%w/v) ด้วยวิธี multiple regression analysis**

independence variable	coefficient	sig-level
constant	-9.796387	0.035
$X_1$	5.087447	0.01
$X_2$	1.345664	0.05
$X_1 \times X_1$	-0.478352	0.002
$X_1 \times X_2$	-0.074875	0.05
$X_2 \times X_2$	-0.125	0.04

กำหนดให้  $X_1$  แทน ค่าความเป็นกรด-ค้าง

$X_2$  แทน น้ำตาลทราย (%w/v)

ตารางที่ ก.2 แสดงผลการวิเคราะห์ทางสถิติระหว่างความสูงของน้ำมักจากกันภาระ และพื้นที่ผิวน้ำกานะบบราจ ด้วยวิธี multiple regression analysis

independence variable	coefficient	sig-level
constant	-11.731233	0.004
$X_1$	3.830596	0.01
$X_2$	0.10496	0.05
$X_1 \times X_1$	-0.75879	0.002
$X_1 \times X_2$	-0.000296	0.05
$X_2 \times X_2$	-0.000207	0.05

กำหนดให้  $X_1$  แทน ความสูงของน้ำมักจากกันภาระ  
 $X_2$  แทน พื้นที่ผิวน้ำกานะบบราจ

สถาบันวิทยบริการ  
 จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

**ตารางที่ ก.3 แสดงผลการวิเคราะห์ทางสถิติระหว่างค่าความเป็นกรด-ด่าง, น้ำตาลทราย (%w/v)  
และ ความเรี้ยวของในการเขย่า**

independence variable	coefficient	sig-level
constant	-14.770287	0.054
$X_1$	7.832375	0.017
$X_2$	0.190175	0.046
$X_3$	0.028506	0.165
$X_1 \times X_1$	-0.805583	0.014
$X_1 \times X_2$	0.0518	0.276
$X_1 \times X_3$	-0.002543	0.05
$X_2 \times X_2$	-0.0190715	0.007
$X_2 \times X_3$	0.000593	0.342
$X_3 \times X_3$	-0.000136	0.017

กำหนดให้  $X_1$  แทน ค่าความเป็นกรด-ด่าง

$X_2$  แทน น้ำตาลทราย (%w/v)

$X_3$  แทน ความเรี้ยวของในการเขย่า

## ประวัติผู้เขียน

นางสาวอังคณา พันธ์ศรี เกิดวันที่ 20 เมษายน พ.ศ. 2515 ที่อำเภอเมือง จังหวัดพะบุรี สำเร็จการศึกษาปริญญาโทสาขาศาสตร์บัณฑิต สาขาวิชาเทคโนโลยีชีวภาพ ภาควิชาเทคโนโลยีชีวภาพ ในมหาวิทยาลัยศรีนครินทรวิโรฒ วิทยาเขตมหาสารคาม เมื่อปีการศึกษา 2536 และเข้าศึกษาต่อในหลักสูตรโท�ิสาขาวิชาเทคโนโลยีทางชีวภาพ คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยในปีการศึกษา 2538



สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย