

## รายการอ้างอิง

### ภาษาไทย

- เกียรติชัย เจรจาพันธ์, นงนุช โลรัตน์ และนฤทธิ์ ถิรวัฒนประเสริฐ 2532.  
ปัจจัยที่มีผลกระทบต่ออุปสงค์การสั่งเข้ากังสุดแซ่บซึ่งของคุ้ค่าที่สำคัญของไทย,  
ในรายงานผลงานวิจัยในการประชุมวิชาการของมหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์  
ครั้งที่ 27 วันที่ 30 มีค.-1 กพ. 2532 สาขาวิชาเศรษฐศาสตร์และบริหารธุรกิจ  
ลังคมศาสตร์ ทรัพยากรและสิ่งแวดล้อม ศึกกรรมศาสตร์ ศึกษาศาสตร์และ  
มนุษยศาสตร์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ กรุงเทพฯ หน้า 125-134.
- ชงชัย สือไวยลงค์. 2531. ปัจจัยทางด้านคุณภาพของอาหารไทย สรุปปัจจัย 19(18) :  
39-48.
- นันทา อรุณฤกษ์. 2537. แนวคิดเรื่องแปรรูปอาหารปัจจุบัน. การจำแนกแนวคิดเรื่อง  
กลุ่มแปรรูป. ภาควิชาจุลชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยบูรพา.  
pp. 166.
- นา โอลิฟ กอง. 2535. จุลชีววิทยาของอาหารทะเลแซ่บซึ้ง จากเอกสารประกอบ  
คำบรรยายเรื่องจุลชีววิทยาของอาหารทะเลแซ่บซึ้ง ภาควิชาจุลชีววิทยา  
คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ กรุงเทพฯ.
- บังอร ลายลิขิต. 2534. คุณสมบัติที่กังวลเมื่อการล่วงออก. วารสารฟาร์มกุ้ง. 2(15)  
: 4-5.
- ฝ่ายวิชาการธนาคารกสิกรไทย. 2532. กุ้งแซ่บซึ้งล่วงออกยังลดໄลแต่ภัยในมีน้ำหมา.  
สรุปปัจจัย. 20(4) : 1-4.
- เพ็ญศรี รอดมา, อุรารัตน์ วุฒิกรวัฒ์ และอัชญา ญาณานุวัฒน์. 2534. คุณภาพของกุ้ง  
เนยแข็งและกุ้งทะเลแซ่บซึ้ง. วารสารกรมวิทยาศาสตร์การแพทย์ กอง  
วิเคราะห์อาหารล่วงออก กรมวิทยาศาสตร์การแพทย์ 33(4) : 183-188.

เรื่องไว้ โtopicุณ. 2532. โครงการล่งออกกุ้งแห้งแข็งจากประเทศไทย. ในรายงานผลงานวิจัยในการประชุมทางวิชาการของมหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ ครั้งที่ 27 วันที่ 30 มค.-1 กพ. สาขาเคมีศาสตร์และบริหารธุรกิจ ลังคอม ศาสตร์ ทรัพยากรและสิ่งแวดล้อม ศึกษาศาสตร์ ศึกษาศาสตร์ และมนุษย์ ศาสตร์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ. หน้า 135-148.  
สมาคมล่งออกอาหารแห้งเมืองไทย, พฤหัสบดีที่ 24-26 นฤศจิกายน 2537. อิตาลีรังับ นำเข้าอาหารทะเลชั้นราด. การค้าระหว่างประเทศไทยและเกษตร. ประชาชาติ ชูรักษา. :12

### ภาษาอังกฤษ

- Agner, K. 1943. Erythrocyte Catalase activity for chemistry, Mineralogy Geology, Band 17(13) : 9.
- Ang, C.Y.W., Liu, F., Townsend, W.E., and Fung, D.Y.C. 1994. Sensitive catalase test for end-point temperature of heated chicken meat. J. of Food Sci. 59(3) : 494-497.
- AOAC. 1984. Official Methods of Analysis 14<sup>th</sup> ed., The Association of Official Analytical Chemists Arlington, Virginia. pp.1441.
- Asru, K. 1972. Colorimetric assay of catalase. Anal. Biochem. 47 : 389-394.
- Bonnichsen, R.K., Chance, B. and Theorell, H. 1947. Catalase activity. Acta Chemica Scand. 1: 685-709.
- Bunchanan, R.E., and Gibbon N.E. (ed.). 1974. Bergey's manual of determinative bacteriology, 8<sup>th</sup> ed. The Williams and Wilkins co, Baltimore.

- Chance, B. 1950. The reaction of catalase in the presence of the notation. System Biochem J. 46:387-402.
- \_\_\_\_\_. 1952a. The effect of pH upon the equilibria of catalase compounds. J. Biol Chem. 194:483-494.
- \_\_\_\_\_. 1952b. The spectra of the enzyme-substrat complexes of catalase and peroxidase. Archive of Biochem and Biophys. 41: 404-414.
- \_\_\_\_\_. and Fergusson, R.R. 1954. The mechanism of enzyme action. In A Symposium on Amino Acid Metabolism. (W.D. McIery and B. Glass, eds.) The Johns Hopkins Press, Baltimore, MD. pp.389.
- Charboneau, R. Therrien, J., and Gagnon, M. 1975. Detection and measurement of bacterial catalase by the disc floatation method using the catalasemeter. Can. J. Microbiology . 21: 580-582.
- Clayton, R.K. 1960. An intermediate stage in the  $H_2O_2$ - induced synthesis of catalase in Rhodopseudomonas pheroides. J. Cell Compositol. 55:1-8.
- Cobb I.B.F., Banderzant, C., Hanna, M.O., and Chia Ping, S. 1976. Effect of ice storage on microbiological and chemical changes in shrimp and melting ice in a model system. J. of Food Sci. 41: 29-34.
- Dodds, K.L., Holley, R.A., Kemoton, A.G. 1983. Evaluation of the catalase and limulus amoebocyte lysate test for rapid determination of the microbial quality of vacuum - packed cooked turkey J. Can Food Sci. 16: 167-172.

- Finn, G.J. and Condon, S. 1975. Regulation of catalase synthesis in Salmonella typhimurium. J. Bacteriol. 123:570-579.
- Frazier, W.C. and Westhoff, D.C. 1988. Food Microbiology. 4<sup>th</sup> edition. Singapore.
- Frederick, S.A. and Fridovich, I. 1981. Manganese and defenses against oxygen toxicity in Lactobacillus plantarum. J. Bacteriol. 145:442-451.
- Fung D.Y.C. 1986. Rapid method and automation for food microbiology, in Biodeterioration (Barry, S.B. and Houghton, D.R., C.A.B. International Slough, U.K.). 3-31.
- \_\_\_\_\_. and Petrishko, D.T. 1973. Capillary tube catalase test Applied Microbiology. 16: 631-632.
- \_\_\_\_\_. 1991. Rapid methods and automation for food microbiology, In Instrumental Methods for Quality Assurance in Food (D.Y.C Fung and R.E. Matthews, eds Marcel Dekker, (New York).
- Gagnon, M., Hunting, W.M., and Esselen, W.B. 1959. New method for catalase determination Anal Chem. 31: 144-146.
- George, I.J. Wang and Daniel Y.C. Fung. 1986a. Feasibility of using catalase activity as and index of microbial load on chicken Surface. J. of Food Sci. 15(16): 1442-1444.
- \_\_\_\_\_. 1986b. Significance of bacterial catalase in food microbiology . A review. J. of Food Safety. 8 : 47-67.

- George, P. 1948. A comparision of the decomposition of hydrogenperoxide by catalase, ferrous and ferric ions haemin and ferrous phthalocyanin. J. Biochem. 43:287-295.
- Goldschmidt, M.C. and Fung, D.Y.C. 1978. New methods for microbial analysis of food. J. of Food Prot. 41:201-219.
- Griffiths, M.W., Phillip J.D. 1984. Methods for rapid detection of post pasteurization contamination in cream. J. of the Society of Dairy Technology. 37: 22-26.
- Jennifer, Y., Lee, M.S. and Fung, D.Y.C. 1986. Methods for sampling meat surfaces. J. of Env. Health. 48(4) : 200-205.
- Jones, P. and Suggett, A. 1968. The catalase-hydrogen peroxide system. J. Biochem. 110:621-629.
- Keilin, D. and Hartree, .F. 1951. Purification of horse-radish peroxidase and comparision of catalase and methemoglobin. J. Biochem. 49:88-104.
- Lonne, D.C. 1969. A rapid test for determining the quality of raw refrigerated milk. The Australian Journal of Dairy Technology. 24: 66-68.
- Marie, A. and Parax, F. 1980. Factors affecting the growth and the catalase synthesis in Micrococcus luteus cells. Hoppe-Seyler's Zeitschehrift Fure Physiol Chemie. 361: 603-606.
- Molland, J. 1947. Bacterial catalase. Acta. Path. et Microbiol Scand. Suppl. pp.66.

- Nicholls, P. 1959. Chemical nature and reaction mechanisms of enzyme catalase and peroxidase. Ph.D. Thesis. University of Cambridge. U.K.
- Ogura, Y., 1955. Catalase activity at high concentration of hydrogenperoxide. Archive of Biochem and Biophys. 57(2) :288-300.
- Phillip, G.H., 1981. Manual of methods for general bacteriology. American Society for Microbiology .Washington DC. pp.187.
- Phillip, J.D., and Griffiths, M.W. 1986. A note on the use of the catalasemeter in assesing the quality of milk. Applied Bacteriol. 62: 233-236.
- Robinson, D.S. 1991 Peroxidase and catalase in foods. In Oxiiodative Enzyme in Food .Procter department of food science, The United of Leeds. U.K. 25-29.
- SAS Institute. Inc. 1982. SAS User's Guide Statistic SAS Institute Cary, NC.
- Shamshad, S.T., Kger-un-Nisa, Riza, M., Zuberi, R., and Qadri R.B. 1990. Shelf life of shrimp (Penaeus merguiensis) stored at different temperatures. J. of Food Sci. 55: 1201-1205.
- Shewan, J.M., Hobbs, G., and Hodgkiss, W. 1960. A determinative scheme for the identification of certain genera of gram negative bacteria with special reference of Pseudomonadaceae. J. Appl. Bacteriol. 23: 379.

- Strother, G.K. and Ackerman, E. 1961. Physical factors influencing catalase rate constants. Acta Biochim et Biophys. 47:317-326.
- Sumner, J.B., Dounce, A.L and Frampton, V.L. 1940 Catalase III J. Biol Chem. 136:343-356.
- Sydney, M.F., Allen, J.B. and Scott, S. 1986. Diagnostic Microbiology. pp.358.
- Tria, E. 1939. Anticatalase. J. Biol Chem. 129:377-392.
- Vanderzant, C. and Nickelson, R. 1969. A Microbial examination of muscle tissue of beef, pork, and lamb carcasses. J. Milk Food Technol. 31: 357-361.
- Voneuler, H. and Josepson, K. 1926. The catalase. J. Justus Liebigs Annal de Chemie. 450:158-181.
- Wesley, A and Margarat, J.B. 1990. Basic Microbiology Philadelphia. United State Department of Agriculture Lippincolt Company. pp.661.
- Whittenbury, R. 1964. Hydrogenperoxide formation and catalase activity in the lactic acid bacteria. J Gen Microbiol. 35:13-26.
- Willitts, R.E. 1965. An evaluation of the catalase test for the detection of mastitis milk. Diss. Abstr. 26(2): 586.
- \_\_\_\_\_. and Babel, F.J. 1965. Disc Floatation test for measurement of catalase activity in milk. J. Dairy Sci. 48: 1287-1289.



# ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## ภาคผนวก ก

### การเตรียมสารเคมี

#### ก 1. การเตรียมสารละลายน้ำฟเฟอร์

1) โซเดียมอะซิเตต-กรดอะซิติกน้ำฟเฟอร์ pH 5.0-5.5

โดยเตรียมสารละลายนี้

สารละลายน A : สารละลายน  $\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$  ความเข้มข้น 0.2 มิลลิลิตร

สารละลายน B : สารละลายน  $\text{CH}_3\text{COOH}$  ความเข้มข้น 0.2 มิลลิลิตร

ผสมสารละลายน A และ B ตามตาราง

pH	ปริมาตรสารละลายน A (มิลลิลิตร)	ปริมาตรสารละลายน B (มิลลิลิตร)
5.0	70.0	30.0
5.5	88.5	11.5

2) ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 6.0-8.0

โดยเตรียมสารละลายนี้

สารละลายน A : สารละลายน  $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$

ความเข้มข้น 0.2 มิลลิลิตร

สารละลายน B : สารละลายน  $\text{NaH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$  ความเข้มข้น

0.2 มิลลิลิตร

ผสมสารละลายน A และ B ตามตาราง

pH	ปริมาณสารละลายน A (มิลลิลิตร)	ปริมาณสารละลายน B (มิลลิลิตร)
6.0	6.2	43.8
6.5	16.0	34.0
7.0	30.5	19.5
7.5	42.0	8.0
8.0	47.3	2.6

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

3) บอร์ตบัฟเฟอร์ pH 8.0 - 9.0

โดยเตรียมสารละลายนี้

สารละลายน A : สารละลายน  $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$  ความเข้มข้น 0.025

มิลลิลิตร

สารละลายน์ B : สารละลายน์กรดไฮโดรคลอริก ความเข้มข้น 0.1  
มิลลิลิตร

ผลมสารละลายน์ A และ B ตามตาราง

pH	ปริมาณสารละลายน์ A (มิลลิลิตร)	ปริมาณสารละลายน์ B (มิลลิลิตร)
8.5	50	15.2
9.0	50	4.6

นำสารละลายน์บีฟเฟอร์ไปปั่นเรือในหม้อนึ่งอัดความดันที่อุณหภูมิ 121 °C  
เป็นเวลา 15 นาที  
หมายเหตุ การปรับ pH ต้องใช้สารละลายน์ A หรือ B ของบีฟเฟอร์แต่ละชนิดใน  
การปรับเท่านั้น

## ศูนย์วิทยทรัพยากร ก 2. การเตรียมสารละลายน์ไฮโดรเจนเบอர์ออกไซด์

ตัดแบ่งจากวิธีของ Dodd, Holley และ Kemoton (1983) มีขั้นตอน  
การเตรียมดังนี้

1. เตรียม Ethylenediaminetetraacetic acid (EDTA) จำนวน 14.6 มิลลิกรัม ในน้ำกลั่น 500 มิลลิลิตร จะได้สารละลายน์ EDTA เข้มข้น  $10^{-4}$

โนลาร์ นำม้าข่าเชือในหม้อนึ่งอัดความดันอุณหภูมิ  $121^{\circ}\text{C}$  เวลา 15 นาที

2. เตรียมสารละลายน้ำ  $\text{H}_2\text{O}_2$  เข้มข้นร้อยละ 30 โดยนำ  $\text{H}_2\text{O}_2$  เข้มข้นร้อยละ 37 จำนวน 810 มิลลิลิตร บรรจุลงใน volumetric flask ขนาด 1000 มิลลิลิตร ที่ข่าเชือแล้ว เติมน้ำกลันที่ปลอดเชือปรับปริมาตรให้ได้ 1000 มิลลิลิตร

3. ผสมสารละลายน้ำข้อ 2 จำนวน 200 มิลลิลิตร ลงใน volumetric flask ขนาด 1000 มิลลิลิตร ที่ข่าเชือแล้ว เติมสารละลายน้ำข้อ 1 จำนวน 20 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรด้วยน้ำกลันที่ปลอดเชือให้ได้ 1000 มิลลิลิตร ดังนี้จะได้สารละลายน้ำ  $\text{H}_2\text{O}_2$  เข้มข้นร้อยละ 6

ศูนย์วิทยาศาสตร์  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## ภาคผนวก ข

### การเตรียมตัวอย่าง

#### ข 1. การเตรียมคุณค่าเฉลี่ยจากแบบเรียกไถจากตัวกุ้ง

- 1) นำกุ้งกุลาคำสอดหั้งเบล็อกจำนวน 10 กรัม ใส่ลงในโถปั้นที่ข่าเชือแปล้ว เติมน้ำเกลือเข้มข้นร้อยละ 0.85 ปลดล็อกเชือปริมาตร 90 มิลลิลิตร ปั้นให้ลักษณะเดียวกัน จ่อจางด้วยน้ำเกลือปลดล็อกเชือให้อยู่ในช่วง 1 ต่อ 10<sup>6</sup>
- 2) นำตัวอย่างในข้อ 1 ปริมาตร 1 มิลลิลิตร มาเพาเชื้อบน Nutrient agar โดยการ spraed plate บ่มที่อุณหภูมิ 21 °C เป็นเวลา 24 ชั่วโมง
- 3) นำโคลิโนนิที่เจริญผลมักกันแล้วก้า suspension ของเซลล์ใน น้ำเกลือที่ปลดล็อกเชือ ซึ่ง suspension ของเซลล์จะใช้สำหรับตรวจสอบแอดดิวติของ คุณค่าเฉลี่ยจากแบบเรียก

#### ข 2. การเตรียมคุณค่าเฉลี่ยจากเนื้อเยื่อกุ้ง

- 1) ล้างกุ้งกุลาคำที่ยังมีชีวิตอยู่ล้างให้สะอาด ปอกเปลือกหักໄล้เพื่อป้องกัน ปัญหาการปนเปื้อนของแบบเรียกในเนื้อเยื่อกุ้งจำนวน 20 กรัม และนำกลับไปล็อกเชือ 20 มิลลิลิตร ในโถปั้นที่ปลดล็อกเชือด้วยอัตราเร็วต่ำ เพื่อป้องกันไม่ให้คุณค่าเฉลี่ยในเนื้อเยื่อถูกทำลายด้วยความร้อนแล้วรีบันนำเนื้อเยื่อนี้มาทดสอบแอดดิวติของคุณค่าเฉลี่ย

### ช 3. การเตรียมเชื้อแบคทีเรีย Pseudomonas fluorescens

- 1) เลี้ยงเชื้อ Pseudomonas fluorescens ที่อยู่ในรูปของ lyophilize (TISTR 358) ใน Nutrient broth เป็นเวลา 48 ชั่วโมงที่ อุณหภูมิห้อง
- 2) นำ culture จากข้อ 1 มา streak บน Nutrient agar บ่มที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 48 ชั่วโมง เมื่อได้โคลนีเดี่ยวแล้วเก็บไว้ในหลอดอาหาร เอียงที่อุณหภูมิประมาณ  $10^{\circ}\text{C}$
- 3) เขี่ยเชื้อจากหลอดอาหารเอียงในข้อ 3 มาเลี้ยงใน Nutrient broth เป็นเวลา 24 ชั่วโมงที่อุณหภูมิ  $21^{\circ}\text{C}$
- 4) นำ culture จากข้อ 3 มาเจือจางด้วย Nutrient broth ให้อยู่ในช่วง 1 ต่อ  $10^3$  ถึง 1 ต่อ  $10^6$  สำหรับใช้ในการตรวจสอบแอดกติวิติของคุณภาพ เชลล์

### ช 4. การแยกแบคทีเรียโดยวิธี Blend Method

ตัดแปลงจากวิธีของ Phillip (1981)

ชั้งตัวอย่างกุ้ง 10 กรัมในโถปั้นที่มีเชื้อแล้ว เติมน้ำเกลือปลодเชื้อเข้มข้น ร้อยละ 0.85 ปริมาตร 90 มิลลิลิตร ปิดฝา ปั้นด้วยความเร็วรอบต่ำเป็นเวลา 2 นาที นำไปตรวจส่วนจำนวนแบคทีเรียทั้งหมดโดยใช้ dilution technique

## ๕. การแยกจุลทรรศ์โดยวิธี Rinse Methods

ตัวแปลงจากวิธีของ Jennifer และคณะ (1986)

- ๑) ชั่งตัวอย่างกุ้งกลาด้าวัตถุดินทั้งเปลือกบันทึกน้ำหนักเป็นกรัมเพื่อคำนวนหาปริมาตรน้ำที่จะใช้ Rinse โดยให้น้ำหนักกุ้ง (กรัม) ต่อ ปริมาตรน้ำเกลือเข้มข้นร้อยละ 0.85 (มิลลิลิตร) เท่ากับ ๑ ต่อ ๕ ตามลำดับ ตัวอย่างเช่น กุ้งหนัก 20 กรัม ต้องใช้น้ำเกลือที่ปราศจากเชื้อ 100 มิลลิลิตร
- ๒) ตวงน้ำตามปริมาตรที่คำนวนในข้อ ๑ ลงในขวดรูปช่อมพู่ปริมาตร 250 มิลลิลิตร ที่อนผ่าเชื้อแล้วใช้คิมคีบที่ผ้าไไฟผ่าเชื้อกึ่งให้เย็น แล้วคีบกุ้งลงในขวดเบียร์อย่างแรงเป็นเวลา ๑ นาที ก่อนนำตัวอย่างไปทดสอบคุณภาพหลังต้องเบียร์อย่างแรงก่อนเสมอ

ศูนย์วิทยาศาสตร์  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## ภาคผนวก C

### การหาจำนวนแบคทีเรียทั้งหมด

ตัวแปลงจากวิธีการของ Phillip และคณะ (1981) มีขั้นตอนดังนี้

#### 1) การเตรียมตัวอย่างสำหรับวิเคราะห์

นำสารละลายของแบคทีเรียที่ต้องการทดสอบมาปรับให้ได้ความข้มข้น 1 ต่อ 10,  
1 ต่อ  $10^2$ , 1 ต่อ  $10^3$ , 1 ต่อ  $10^4$  ตามต้องการโดยใช้น้ำเกลือเข้มข้น ร้อยละ 0.85

#### 2) การเตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อ

ชั้งอาหาร Nutrient broth สำเร็จรูป (Difco) 8 กรัม และผง agar 15 กรัม ลงในน้ำกลั่น 1,000 มิลลิลิตร ละลายอาหารด้วยความร้อนจนได้สารละลายใส่เกลือ flask อุดปากขวดด้วยสำลีและปิดปากขวดด้วยแผ่นอลูมิเนียม นำไปผ่าเชื้อในหม้อนึ่งความดันท่อญี่ปุ่น 121 °C เป็นเวลา 15 นาที ทำให้เย็นที่ประมาณ 50 °C แล้วเทลงในจานเลี้ยงเชื้อประมาณ 25 มิลลิลิตร เมื่อวุ้นแข็งให้กว่าจานเลี้ยง เชื้อบรรจุในถุงพลาสติกและเก็บในตู้เย็น

#### 3) วิธีการ

ตัดนำสารละลายของแบคทีเรีย 0.1 มิลลิลิตร ลงในจานเพาะเชื้อในข้อ 2 นำ spread rod จุ่มแอลกออล์เข้มข้น 95 เปอร์เซ็นต์ เพาไฟท์ให้เย็นแล้วเกลี่ย เชื้อให้กระจายทั่วจาน นำไปบ่มที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 48 ชั่วโมง

## ภาคผนวก ๑

### การจัดกลุ่มของแบคทีเรีย

#### ๑. การสุมตัวอย่างโคลิโนจากงานเนาเชื้อ

ตามวิธีของ Frazier และ Westhoff (1988)

นำ suspension ของแบคทีเรียมากำการเจือจางที่ระดับ ๑ ต่อ  $10^2$ , ๑ ต่อ  $10^3$ , ๑ ต่อ  $10^4$ , ๑ ต่อ  $10^5$  และ ๑ ต่อ  $10^6$  นำทุกความเจือจางมาทำ total plate count โดยการ spread plate บ่มที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา ๔๘ ชั่วโมง เลือกจานเลี้ยงเชื้อที่มีจำนวนโคลิโนที่ต้องการ เช่น ต้องการตัวอย่างเชื้อไปทดลอง ๕๐ โคลิโน ควรเลือกจานเลี้ยงเชื้อที่มีจำนวน ประมาณ ๕๐ โคลิโน โดยเบี่ยงเชื้อจากทุกโคลิโนไปทำการ streak plate ให้ได้โคลิโนเดี่ยว และเบี่ยงเชื้อเก็บไว้ในหลอดอาหารอ่อนน้อมเพี้ยนในการทดสอบขั้นตอนต่อไป

#### ๒. การย้อมแกรม

## ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

มีขั้นตอนดังนี้

- 1) กระจายเชื้อผลบนลิลต์ ทำให้แห้งในอากาศ ผ่านเปลวไฟ
- 2) ข้อมลี กรัมคริสตัลไวโอลีต ๑ นาที
- 3) ล้างด้วยน้ำ

- 4) ย้อมด้วยสารละลายน้ำไฮโดรเจน 1 นาที
- 5) ล้างน้ำ
- 6) ล้างลือออกโดยใช้ เอทิลแอลกออล์เข้มข้นร้อยละ 95 โดยอุ่นสไลด์ให้ เอทิลแอลกออล์เหล่านั้น สังเกตุว่าคริสตัลไวโอลีตที่ถูกซับออกมาน้อยเริ่มจะลงหลุดปลดปล่อยโดยจุ่มลงในน้ำ
- 7) ซับให้แห้ง
- 8) ย้อมลิชานฟารานินโดย 20 ถึง 30 วินาที
- 9) ล้างน้ำ ซับให้แห้ง
- 10) ดูด้วยกล้องจุลทรรศน์

### ๓. การทดสอบคุณสมบัติทางชีวเคมี

จาก การจำแนกแบบที่เรียกว่าไฮป์ (นันทนา อรุณฤทธิ์, 2537)

#### Oxidase test

#### การทดสอบ

เตรียมสารละลายน้ำไฮยาลูโรนิกกรดที่ได้จากการเจือจางด้วยน้ำกลั่นที่ผ่านเชื้อแล้ว นำสารละลายน้ำไฮยาลูโรนิกกรดที่เตรียมใหม่ๆ หยดนบนแผ่นกระดาษกรองที่ปราศจากเชื้อไว้ เชื่อมเข้ามาขึ้นบนแผ่นกระดาษกรองนั้น ลิของแผ่นกระดาษจะเปลี่ยนเป็นสีน้ำเงินหรือสีม่วงภายใน 10 นาที (ไม่ใช้เชื้อเชี่ยวที่ทำด้วยเหล็กหรือนิโครม)

#### การอ่านผล

ผลบวก เกิดสีม่วงหรือสีน้ำเงินเข้มบนกระดาษกรอง

ผลลบ ไม่มีการเปลี่ยนแปลง

## การทบทวนการวินิจฉัย

### การทดสอบ

บ่มเชื้อที่ต้องการทดสอบบน Blood agar plate โดยขีดเชือ  
ให้ถูกต้อง ใช้ปากคิบดินแผ่น disk แล้วจุ่มใน Bacitracin (0.04 μ) วางแผ่น disk  
บนจานเลี้ยงเชือแล้วกดเบาๆ ทุบมีที่  $37^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 18 ถึง 24 ชั่วโมง

### การอ่านผล

ผลบวก มีบริเวณไลเกิดขึ้นรอบ ๆ แผ่น disk ที่วางลงไปซึ่งจะ  
กว้างเท่าใดก็ถือว่าเป็นผลบวกทั้งสิ้น

ผลลบ ไม่มีบริเวณที่แบนคือเรียกอย่างง่ายการเจริญเกิดขึ้นเลย

## การทบทวนเกลือเข้มข้นร้อยละ 12 ถึง 15

### การทดสอบ

เตรียมอาหาร Nutrient broth โดยนำผง Nutrient  
broth สำเร็จรูป (Difco) 8 กรัมละลายในน้ำกลั่น 1000 มิลลิลิตร แล้วเติมเกลือ  
โซเดียมคลอไรด์ 120 กรัม ละลายอาหารให้เข้ากันด้วยความร้อน ตุกอาหาร 5 มิลลิลิตร  
บรรจุในหลอดทดลองปิดปากหลอดด้วยลามิลและหุ้มด้วยแผ่นอลูมิเนียม ผ่าเชือในหม้อนั่ง  
ความดันที่  $121^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 15 นาที ทิ้งให้เย็นแล้ว inoculate เชือที่ต้อง<sup>การทดสอบลงไป</sup> บ่มที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 48 ชั่วโมง

การอ่านผล

ผลบวก มีการเจริญของเชื้อโดยอาหารชั่น

ผลลบ ไม่มีการเปลี่ยนแปลง



ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## ภาคผนวก ๒

### การวัดระดับการสร้างคุณค่าเหลวของแบคทีเรีย

#### Capillary tube catalase test

ตามวิธีของ Fung (1971) มีขั้นตอนดังนี้

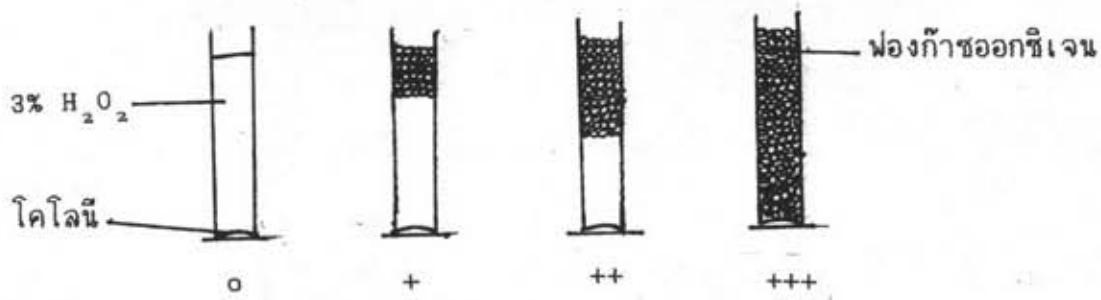
การเตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อ เตรียมโดยวิธีเดียวกันกับการหาจำนวน  
แบคทีเรียทั่วไปในภาคผนวก ๑

#### วิธีการ

1) นำเชื้อที่ต้องการทดลองมา streak บนจานอาหารเลี้ยง  
เชื้อ บ่มที่อุณหภูมิ  $35^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 24 ชั่วโมง

2) นำหลอด Capillary จุ่มลงในหลอดทดลองที่บรรจุสารละ  
ลายน  $\text{H}_2\text{O}_2$  เช้มขึ้นร้อยละ 3 โดยให้มีปริมาณของสารละลายนในหลอด Capillary  
สูงจากปลายด้านล่าง 10 มิลลิเมตร

3) แตะปลายหลอด Capillary ลงบนโคลนของเชื้อแบคทีเรีย<sup>ศูนย์บริการทดสอบคุณภาพอาหารและยาสัตว์</sup>  
ซึ่งจะทำให้เกิดฟองกําชออกซิเจนขึ้นมากในหลอด capillary การอ่านผลของระดับ  
การสร้างเอนไซม์คุณค่าเหลวของแบคทีเรีย แสดงดังรูป



## ภาคผนวก ฉ

### วิธีการสร้างกราฟมาตรฐานของจำนวนเชลแลบค์ที่เรียกับการคุณภาพแอล

มีขั้นตอนดังนี้

#### 1) การเตรียมตัวอย่าง

เลี้ยงเชื้อจำนวน 1 loop ใน Nutrient broth ปริมาณ  
6,8,10,12,15 มิลลิลิตรนั่นที่  $35^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 24 ชั่วโมง

#### 2) การหาจำนวนแบคทีเรียทั้งหมด

หาจำนวนแบคทีเรียทั้งหมดโดย dilution technique โดย<sup>\*</sup>  
นำความเจือจางสุดท้าย 1 มิลลิลิตร ลงในจานเลี้ยงเชื้อ เทอหาร Nutrient  
agar ที่อุ่นหุ่มประมาณ  $50^{\circ}\text{C}$  แล้ว เแข็งให้เข้ากัน นั่นที่อุ่นหุ่ม  $35^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา  
48 ชั่วโมง

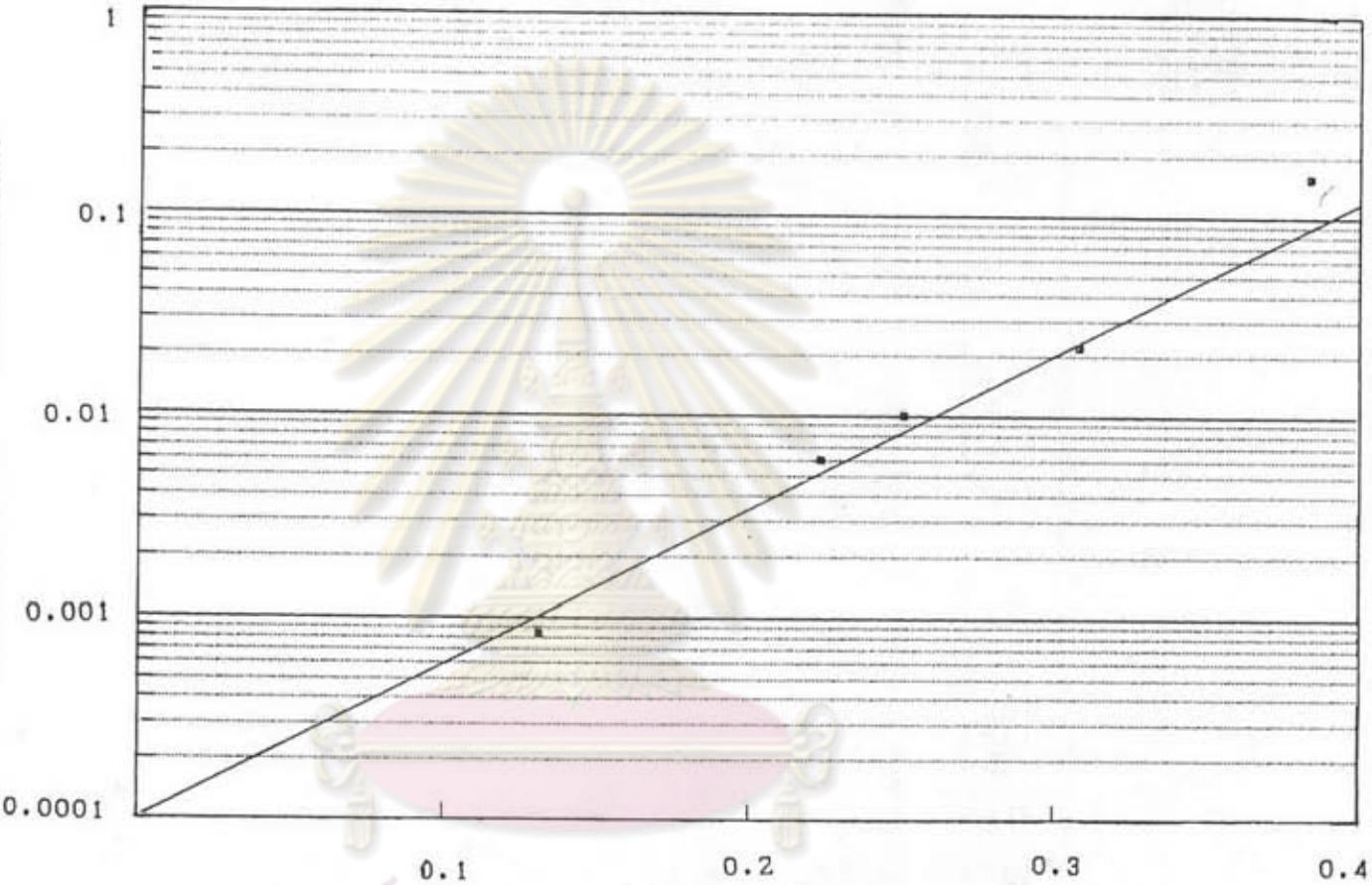
#### 3) การวัดการคุณภาพแอล

เตรียมเครื่อง Spectrophotometer โดยตั้งความยาวคลื่นที่  
580 นาโนเมตร ใช้ Nutrient broth เป็น Blank ตั้ง 0 นำ culture  
จากข้อ 1 มาวัดการคุณภาพแอล

นำค่าการคุณภาพแอลและผลการจำนวนแบคทีเรียทั้งหมดมาสร้าง Standard  
curve ซึ่งผลการทดลองแสดงดังรูป

การเพิ่มประสิทธิภาพการดูแลรักษาและจัดการข้อมูลเชิงบันทึกในห้องน้ำ

จำนวนเซลล์  $\times 10^{10}$  (ต่อลิตรของลิลิต)



ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## ภาคผนวก ช

### การวิเคราะห์ความแปรปรวนร่วม (Analysis of Covariance)

การวิเคราะห์ความแปรปรวนร่วมในแผนการทดลองแบบ Completely Randomized Design โดยกำหนดตัวแปรดังนี้

Treatment = จังหวัด (ราชบุรี, นครศรีธรรมราช, ลุ่มแม่น้ำเจ้าพระยา)

Dependent variable , y = Floatastion time (sec)

Independent variable , x = Colony forming unit/ml

แปลงข้อมูลให้อยู่ในรูป Logarithm วิเคราะห์ความแปรปรวนร่วมตามขั้นตอนดังนี้

1) การตรวจสอบเอกภาพของล้มปรายลิทิกการถดถอย (Homogeneity of Regression Coefficients) โดยแต่ละ Treatment ไม่มีความแตกต่างระหว่างค่าล้มปรายลิทิกการถดถอย จากผลการทดลองพบว่า ไม่มีความแตกต่างระหว่างค่าล้มปรายลิทิกการถดถอยในแต่ละ Treatment

2) ทดสอบสมมติฐานว่า ไม่มีความแตกต่างระหว่างปริมาณเศษเหล็ก แยกกันเรียกที่เป็นเนื้อนในกุ้งทั้ง 3 แหล่ง ของการประมาณจำนวนจุลินทรีย์ทั้งหมด โดยการตรวจสอบค่าเฉลี่ยแสดงผลการทดสอบในตาราง ANOCOVA

สมมติฐานคือ  $H_0 : \bar{Y}_i = 0$

## ANOCOVA

SOV	df	Sum of Squares and Product			Adjusted for Regression		
		xx	xy	yy	y	df	Mean Square
จักรหัวใจ	2	2.538	-0.884	0.298	1.706	86	
Error	87	248.495	-86.22	31.664	1.723	88	0.01983
T+E	89	251.845	-87.104	31.942	0.0173	2	

วิเคราะห์ผลลัพธ์

$$F_o = \frac{(SSE - SSE)/(t-1)}{(SSE/t(r-1)-1)} = \frac{0.0173/2}{1.7057/86} = 0.436$$

$F_{o, 40(2, 86)} > F_o$  ดังนั้นยอมรับสมมติฐานว่าไม่มีความแตกต่างระหว่าง Treatment ซึ่งหมายถึงแหล่งของกุ้งไม่มีผลต่อการประมาณจำนวนแบคทีเรียทั้งหมดโดยการใช้ Catalasemeter

การทดสอบความล้มเหลวระหว่างจำนวนแบบที่เรียกว่า FT

สมมุติฐาน  $H_0$  :  $\beta = 0$

$$F_o = ((E_{xy})^2/E_{xx})/\text{MSE} = ((-86.22)^2/248.495)/1.705/86$$

$$F_o = 1508.94$$

$F_o > F_{0.10(2,86)}$  ดังนั้นจึงปฏิเสธสมมุติฐานแล้วว่าปริมาณจุลินทรีย์มีความล้มเหลวที่ Flotation time เป็นแบบเส้นตรงโดยมีค่าความชันคือ -0.34 โดยคำนวณจาก

$$\beta = E_{xy}/E_{xx} = -86.22/248.495 = -0.34$$

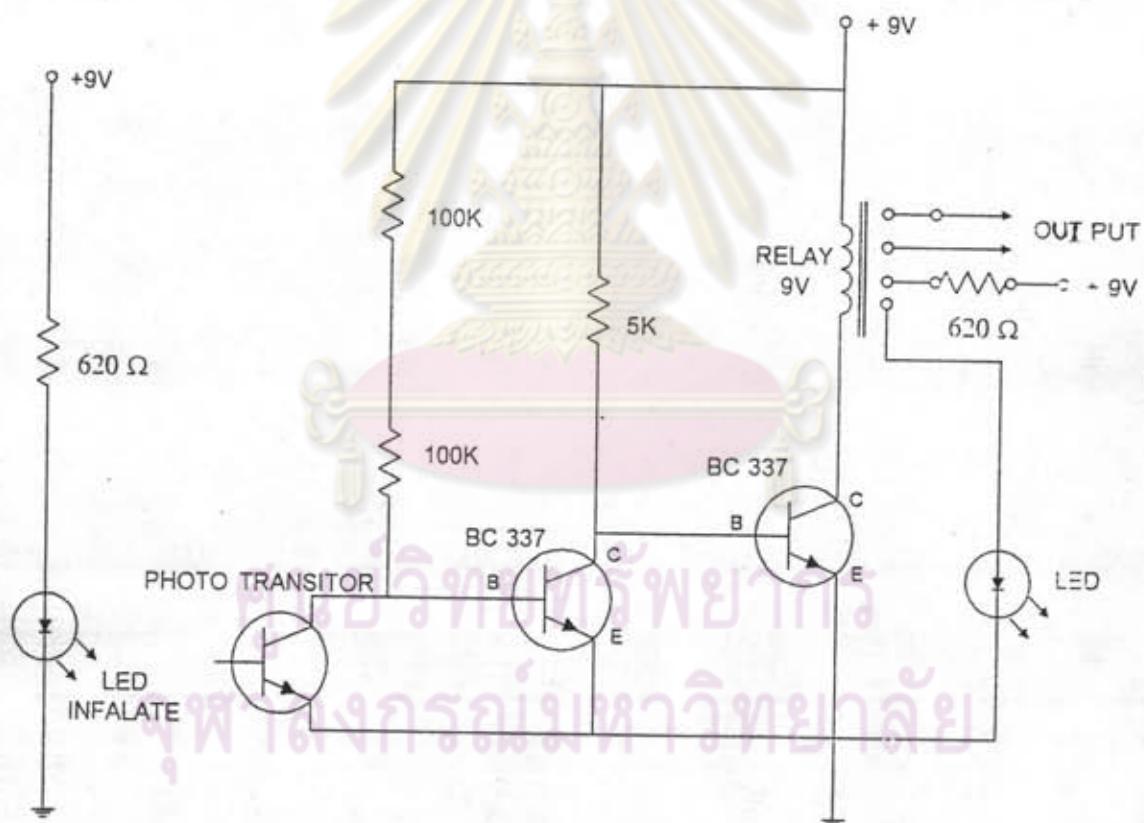
ศูนย์วิทยาศาสตร์  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ช

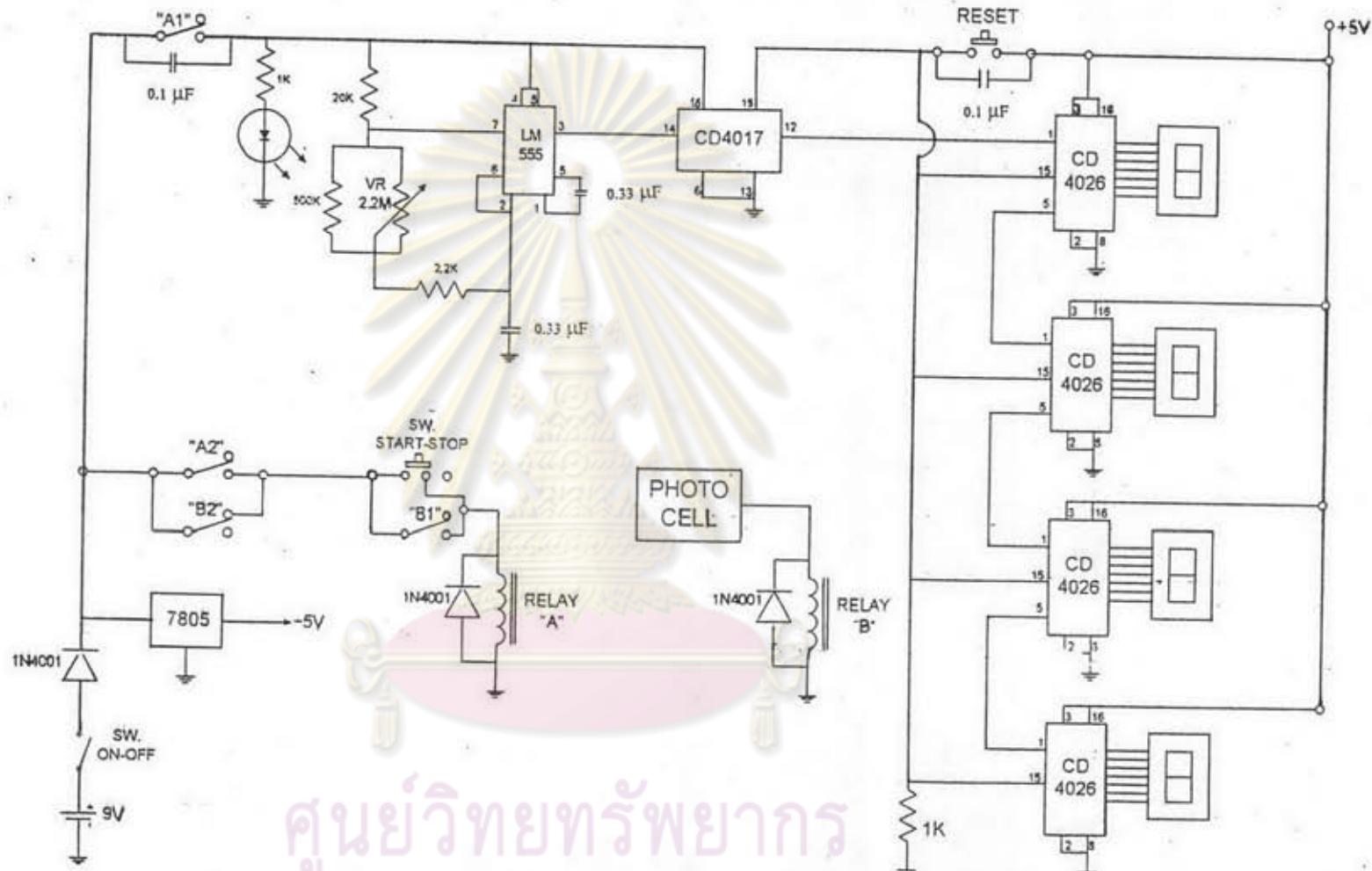
วงจรไฟฟ้าของ โนโนต์-เซลล์

ช 1. วงจรไฟฟ้าของ โนโนต์-เซลล์

แสดงดังรูป



รูป 2. วงจรไมโครโฟน Catalasemeter  
แบบวงจรต่อๆ กัน



ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

### ประวัติผู้เขียน

นางสาว ชื่นจิต จันท์วัฒนาวงศ์ เกิดเมื่อวันที่ 21 พฤษภาคม พ.ศ. 2512 ที่จังหวัดอุดรธานี สำเร็จการศึกษาปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต สาขาวิชาวิทยาศาสตร์ทั่วไป คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ บางเขน กรุงเทพฯ ในปีการศึกษา 2534 และเข้าศึกษาต่อในหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต ที่ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ในปี พ.ศ. 2535



## ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย