

เอกสารอ้างอิง

ภาษาไทย

- กรรณิการ์ ลีริลิ่งษ์. 2522. เคมีของน้ำไลโครอกและการวิเคราะห์. กรุงเทพมหานคร: คณะ
ลาธารณศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล.
- จารุวรรณ พะสุพรรณ. 2532. การกำจัดและการใช้ประโยชน์น้ำทิ้งจากโรงงานแป้งมัน
ลำปะหลังโดยใช้ขี้เถ้าแกลบและขี้เถ้าแกลบ. วิทยานิพนธ์ปริญญาโท สาขาเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัย
เกษตรศาสตร์.
- ดวงพร อานนท์พงศ์. 2525. การใช้น้ำทิ้งลับปรดเข้มข้นเลี้ยงเชื้อ *Rhodopseudomonas sp.*
เพื่อใช้เป็นอาหารโปรตีน รวงควัก และวิตามินบี 12. วิทยานิพนธ์ปริญญาโท สาขาเกษตรศาสตร์
มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- _____, นภา โล่ห์ทอง และ นภาพร นพรัตน์. 1982. การคัดเลือกสายพันธุ์
Rhodopseudomonas spp. เพื่อเป็นแหล่งอาหารโปรตีนโดยใช้น้ำทิ้งลับปรดที่ผ่านการ
ทำให้เข้มข้น. KMITT, Research and Development Bulletin.
5(50):50-74.
- ทวี จินตธรรม. 2537. เป้าหมายส่งออกผลิตภัณฑ์อาหารทะเลปี'37. ลัคน้ำ. 5(56):
99-101.
- ทัศนีย์ โล่ห์. 2533. การเพาะเลี้ยงขี้เถ้าแกลบและขี้เถ้าแกลบในกรดอินทรีย์ระเหยง่ายที่ผลิต
จากน้ำทิ้งโรงงานแป้งมันลำปะหลัง. วิทยานิพนธ์ปริญญาโท สาขาเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัย
เกษตรศาสตร์.

- ธงชัย นรเศรษฐ์. 2535. คู่มือวิเคราะห์น้ำเสีย. พิมพ์ครั้งที่ 2. กรุงเทพมหานคร :
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- เพชรงาม เคชวรรณลิขิต. 2535. ผลของความเข้มข้นซีโอคิตที่เข้าระบบต่อการกำจัดฟอสฟอรัส
ในกระบวนการแอกติเวตเตดสลัดจ์แบบแอนแอโรบิก-แอโรบิก. วิทยานิพนธ์ปริญญา
มหาบัณฑิต จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- มันลีน หัตถ์กุลเวศน์. 2523. การออกแบบขั้นตอนการของระบบกำจัดน้ำเสียโดยวิธีชีววิทยา.
เล่มที่ 1 ความรู้พื้นฐาน. กรุงเทพมหานคร:ภาควิชาวิศวกรรมสุขาภิบาล คณะ
วิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- มาตรฐานคุณภาพสิ่งแวดล้อม, กอง. 2528. มาตรฐานคุณภาพสิ่งแวดล้อม. กรุงเทพมหานคร :
สำนักงานคณะกรรมการสิ่งแวดล้อมแห่งชาติ.
- วรรณ วรงค์เชาวลิต. 2528. การเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงในน้ำคั้นเปลือกและ
แกนลัมเบรต และ ศักยภาพในการใช้เป็นอาหารปลา. วิทยานิพนธ์ปริญญามหาบัณฑิต
มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- สิรินทร์ วิโทกซ์สันถ์ , เจมส์ เอ. โอลสัน , ยงยุทธ ยุทธวงศ์ , ลุวิทธ์ เพ็ชรกิจกรรม ,
ลกล พันธุ์ยิ้ม และ มนตรี จุฬาวินกุล. 2523. ชีวเคมี (ฉบับปรับปรุงใหม่).
กรุงเทพมหานคร : ศ.ล. การพิมพ์.
- สุพล ลายพานิช. 2528. พื้นฐานการควบคุมการทำงานของกระบวนการตะกอนเร่ง.
เอกสารการอบรมเรื่องการศึกษาปฏิบัติงานประจำเครื่องระบบป้องกันมลพิษ. วิศวกรรมสถาน
แห่งประเทศไทยร่วมกับกรมโรงงานอุตสาหกรรม.
- _____. 2531. การออกแบบและการควบคุมการทำงานของกระบวนการตะกอนเร่ง. เอกสาร
ประกอบการฝึกอบรมทางวิชาการเรื่องน้ำเสีย. วิศวกรรมสถานแห่งประเทศไทย
ร่วมกับกรมโรงงานอุตสาหกรรม.
- สุเมธ ชวเดช. 2530. เอกสารประกอบการบรรยาย เรื่องระบบหมักแก๊สชีวภาพแบบ Upflow
Anaerobic Sludge Blanket. กรุงเทพมหานคร:สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้า
ธนบุรี. (อัคราเนา)

- เลวิมพล รัตลย และ ไชยยุทธ กลิ่นลคนธ์. 2524. การกำจัดน้ำทิ้งจากโรงงานอุตสาหกรรมและแหล่งชุมชน. พิมพ์ครั้งที่ 2. กรุงเทพมหานคร: สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย.
- องอาจ ทิวะพต. 2536. อาหารทะเลแช่แข็ง. เศรษฐกิจรายเดือน. ปีที่ 6 (2) : 2-5.

ภาษาอังกฤษ

- Aiking, H. ,and Sojka, G. 1979. Response of *Rhodopseudomonas capsulata* to illumination and growth rate in a light-limited continuous culture. J. Bacteriol. 139 : 530-536.
- American Public Health Association (APHA). 1989. American Water Work Association and Water Pollution Control Federation. Standard Methods for Examination of Water and Waste Water. New York : APHA Inc.
- Bregoff, H.M. ,and Kamen, M.D. 1952. Studies on the metabolism of photosynthetic bacteria XIV. Quantitative relations between malate dissimilation, photoproduction of hydrogen, and nitrogen metabolism in *Rhodospirillum rubrum*. Arch. Biochem. Biophys. 36 : 202-220.
- Bull, M.J. ,and Lascelles, J. 1963. The association of protein synthesis with the formation of pigments in some photosynthetic bacteria. Biochem J. 87:15-27.
- Carr, N.G. ,and Exell, G. 1965. Ubiquinone concentrations in *Anthiorhodaceae* grown under various environmental conditions. Biochem J. 96 : 688-692.

- Chaung, Y.T., and Lai, C.L. 1978. Studies on treatment and utilization molasses alcohol slop. In International Conference on Water Pollution Control in Developing Countries, Feb. 21-25, pp. 475-480. Kasetsart University.
- Cohen-Bazire, G., Siström, W.R., and Stanier, R.Y. 1957. Kinetic studies of pigment synthesis by non-sulfur purple bacteria. J. Cell. Comp. Physiol. 29 : 25-67.
- Dubois, M., Gilles, K.A., Hamilton, J.K., Roberts, R.A., and Smith, F. 1956. Colorimetric method for determining of sugar and related substance. Anal. Chem. 28:350-356.
- Hillmer, P., and Gest, H. 1977. H_2 metabolism in the photosynthetic bacterium *Rhodospseudomonas capsulata* : H_2 production by growing cultures. J. Bacteriol. 129(2):724-731.
- Hiraishi, A., and Kitamura, H. 1984. Differences in prototrophic growth on high phosphate concentrations among *Rhodospseudomonas* species. J. Ferment. Technol. 62(3) : 293-296.
- Hirayama, O., Ando, E., Wamori, K., and Hara, N. 1974. Colorimetric method to measure bacterial pigment. J. Agr. Chem. Soc. 48:97.
- Hutner, S.H. 1946. Organic growth essentials of the aerobic nonsulfur photosynthetic bacteria. J. bacteriol. 52:213-221.
- _____. 1950. Anaerobic and aerobic growth of purple bacteria (*Athiorhodaceae*) in chemically defined media. J. Gen. Microbiol. 4:286-293.
- Izumi, Y., and Ogata, K. 1977. Some aspects of the microbial production of biotin. Adv. Appl. Microbiol. 22:145-173.

- Kim, J.S. , Ito, K. , and Takahashi, H. 1981. Protoduction of Molecular hydrogen by *Rhodopseudomonas sp.* J. Ferment. Technol. 59(3) : 185-190.
- Kitamura, H. , Kurosawa, K. , and Kobayashi, M. 1980. Treatment of human waste using a photosynthetic bacterial method (PSB Method). In Chong Po (ed.) , Animal Waste Treatment and Utilization. Proceeding International , Symposium on Biogas Microalgae and Livestock Waste, Sep.15-17, pp. 481-485 Taipei. China.
- Kobayashi, H.A. , Stenstrom, M. , and Mah, R.A. 1983. Use of photosynthetic bacteria for hydrogen sulfide removal from anaerobic waste treatment effluent. Water Res. 17(5) : 579-587.
- Kobayashi, M. , and Kurata, S.I. 1978. The mass culture and cell utilization of photosynthetic bacteria. Proc. Biochem. 13 (9) : 27-30.
- , Kobayashi, M. , and Nakanishi, H. 1971. Construction of purification plant for polluted water using photosynthetic bacteria. J. Ferment. Technol. 49(9) : 817-825.
- , Taketomo, N. , and Tchan, Y.T. 1977. Formation of dimethyl nitrosamine in polluted environments and the role of photosynthetic bacteria. J. Ferment. Technol. 55 : 615-620.
- , and Tchan, Y.T. 1973. Treatment of industrial waste solutions and production of useful by-products using a photosynthetic bacterial method. Water Res. 7:1219-1224.

- Kohlmiller, E.F. ,and Gest, H. 1951. A comparative study of the light and dark fermentations of organic acids by *Rhodospirillum rubrum*. J. Bacteriol. 61 : 269-282.
- Lascelles, J. 1960. The synthesis of enzymes concerned in bacteriochlorophyll formation in growing cultures of *Rhodopseudomonas sphaeroides*. J. Gen. Microbiol. 23:487-498.
- Madigan, M.T. 1988. Microbiology , physiology ,and ecology of phototrophic bacteria. In A.J.B. Zehnder (ed.) , Biology of Anaerobic Microorganisms. pp.39-111. New York:McGraw-Hill Inc.
- Morikawa, H. , Hayashi, M. ,and Kamikubo, T. 1971. Utilization of hydrocarbons by microorganisms (IV) Utilization of hydrocarbons and vitamin B12 production by *Rhodopseudomonas sphaeroides*. J. Ferment. Technol. 49(9) : 803-808.
- Nelson, N. 1944. A photometric adaptation of the Somogyi method for the determination of glucose. J. Biol. Chem. 153:375-380.
- Noparatnaraporn, N. , Nishizawa, N. ,and Nagai, S. 1980. Utilization of photosynthetic bacteria on soybean waste. Annual Reports of International Center of Cooperative Research and Development in Microbial Engineering 3 : 238-242.
- _____, Wongkornchawarit, W. , Kantachote, D. ,and Nagai, S. 1986. SCP production of *Rhodopseudomonas sphaeroides* on pineapple wastes. J. Ferment. Technol. 64(2): 137-143.
- Pelczar, M.J. , Chan, L.S.C. ,and Krieg, N.R. 1993. Microbiology concepts and applications. New York : McGraw-Hill Inc.

- Prasertsan, P. , Choorit,W. ,and Suwanno,S. 1993. Isolation, identification and growth condition of photosynthetic bacteria found in seafood processing wastewater. World J. Microbiol. Biotechnol. 9 : 590-592.
- , Choorit,W. ,and Suwanno,S. 1993. Optimization for growth of *Rhodocyclus gelatinosus* in seafood processing effluents. World J. Microbiol. Biotechnol. 9 : 593-596.
- Sasaki,K. ,and Nagai,S. 1979. The optimum pH and temperature for the aerobic growth of *Rhodopseudomonas gelatinosa*, and vitamin B12 and ubiquinone formation on a starch medium. J. Ferment. Technol. 57(5) : 383-386.
- , Noparatnaraporn,N. , Nichizawa,Y. , Hayashi,M. ,and Nagai,S. 1981. Single cell protein production by treatment of soybean wastes with *Rhodopseudomonas gelatinosa*. J. Ferment. Technol. 59(6) : 471-477.
- , Noparatnaraporn,N. ,and Nagai,S. 1991. Use of Photosynthetic Bacteria for the Production of SCP and Chemicals from Agroindustrial Wastes. In A.M. Martin (ed.), Bioconversion of Waste Materials to Industrial Products. pp. 225-264. New York : Elsevier Applied Science.
- Sawada,H. ,and Rogers,P.L. 1977. Photosynthetic bacteria in waste treatment : pure culture studies with *Rhodopseudomonas capsulata*. J. Ferment. Technol. 55(4): 297-310.

- _____, and Rogers, P.L. 1977. Photosynthetic bacteria in waste treatment : mixed culture studies with *Rhodospseudomonas capsulata*. J. Ferment. Technol. 55(4): 311-325.
- _____, Parr, R.C., and Rogers, P.L. 1977. Photosynthetic bacteria in waste treatment : Role of *Rhodospseudomonas capsulata* with agricultural/industrial effluents. J. Ferment. Technol. 55(4): 326-336.
- Schick, H.J. 1971. Substrate and light dependent fixation of molecular nitrogen in *Rhodospirillum rubrum*. Arch. Mikrobiol. 75 : 89-101.
- Shipman, R.H., Kao, I.C., and Fan, L.T. 1977. Single cell protein production by photosynthetic bacteria cultivation in agricultural by products. Adv. Appl. Microbiol. 21 : 161-183.
- Siefert, E., Irgens, R.L., and Pfennig, N. 1978. Phototrophic purple and green bacteria in a sewage treatment plant. Appl. Environ. Microbiol. 35 : 38-44.
- Uffen, R., and Wolfe, R.S. 1970. Anaerobic growth of purple nonsulfur bacteria under dark conditions. J. Bact. 104(1) : 462-472.
- Van Niel, C.B. 1944. The cultural, general, physiology, morphology and classification of the non-sulfur purple and brown photosynthetic bacteria. Bacteria Rev. 8 : 1.



ภาคผนวก

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ก

วิธีการวิเคราะห์ทางเคมีและฟิสิกส์ในงานวิจัย

ก 1 pH

ที่มา กรรณิการ์ สิริสิงห์, 2522 ; ชงชัย พรระผลวัลดี, 2535 ; APHA, 1989

เครื่องมือและอุปกรณ์

pH meter

สารเคมีที่ใช้

สารละลายบัฟเฟอร์ที่มีค่า pH 4 และ 7

วิธีวิเคราะห์

วิเคราะห์โดยตรงด้วยเครื่อง pH meter : Model 7020 โดยบริษัท

Electronic Instrument จำกัด

หมายเหตุ : รายละเอียดการใช้เครื่อง pH meter ศึกษาได้จากคู่มือเฉพาะเครื่องนั้นๆ

ก 2 การวิเคราะห์หาค่าซีโอดี, COD (Chemical Oxygen Demand)

ที่มา กรรณิการ์ สิริสิงห์, 2522 ; ชงชัย พรระผลวัลดี, 2535 ; APHA, 1989

เครื่องมือและอุปกรณ์

เครื่องมือที่ใช้ในการรีฟลักซ์ ประกอบด้วย

1. ขวดรีฟลักซ์ เป็นขวดกลมขนาด 250 มิลลิลิตร
2. เครื่องควบแน่น (condenser)
3. เตาชนิด hot plate หรือ heating mantle ซึ่งสามารถให้กำลังไฟฟ้า

อย่างน้อย 1.4 วัตต์ต่อตารางเซนติเมตร

สารเคมีที่ใช้

1. สารละลายมาตรฐานโปตัสเซียมไดโครเมต เข้มข้น 0.25 นอร์มัล
ละลายโปตัสเซียมไดโครเมตที่อบแห้งที่ 103 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 ชั่วโมงจำนวน 12.259 กรัม ลงในน้ำกลั่น แล้วปรับปริมาตรเป็น 1 ลิตร จากนั้นเติมกรดซัลฟามิค ปริมาณ 120 มิลลิลิตรต่อลิตรของสารละลายโปตัสเซียมไดโครเมต (เพื่อกำจัด NO_2^-)
 2. กรดซัลฟูริกเข้มข้น
ละลายซิลเวอร์ซัลเฟต (Ag_2SO_4) 22 กรัม ลงในกรดซัลฟูริกเข้มข้น (H_2SO_4 conc. analytical reagent) ซึ่งมีน้ำหนัก 9 ปอนด์ (2.5 ลิตร หรือ 1 ขวด) ใช้เวลาในการละลาย 1-2 วัน
 3. สารละลายเฟอร์โรอิน อินดิเคเตอร์ (Ferroin indicator solution)
ละลาย 1,10-ฟีแนนโธรลีน โมโนไฮเดรต (1,10-phenanthroline monohydrate) 1.485 กรัม และ เฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟต ($\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$) 0.695 กรัม ในน้ำกลั่นปริมาตร 100 มิลลิลิตร
 4. สารละลายมาตรฐานเฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟต ($\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2$) เข้มข้น ประมาณ 0.10 นอร์มัล
ละลายเฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟต 39 กรัม ในน้ำกลั่น เติมกรดซัลฟูริก ลงไป 20 มิลลิลิตร คนให้เข้ากัน ทิ้งไว้ให้เย็นแล้วปรับปริมาตรเป็น 1 ลิตร สารละลายนี้ต้อง หาค่าความเข้มข้นที่แน่นอน (standardize) ทุกครั้ง ก่อนนำไปใช้ในการไตเตรต ด้วยสารละลายมาตรฐานโปตัสเซียมไดโครเมตเสมอ
- การหาความเข้มข้นของสารละลายเฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟต
- ปิเปตสารละลายมาตรฐานโปตัสเซียมไดโครเมต 10 มิลลิลิตร เติมน้ำกลั่น 90 มิลลิลิตร และกรดซัลฟูริกเข้มข้น 30 มิลลิลิตร ทิ้งไว้ให้เย็นแล้วนำมาไตเตรตกับเฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟต โดยใช้สารละลายเฟอร์โรอิน จำนวน 2-3 หยด เป็นอินดิเคเตอร์ เมื่อถึงจุดยุติสีของสารละลายจะเปลี่ยนจากสีเหลืองเป็นสีน้ำตาลแดง จุดปริมาตรของสารละลายเฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟตที่ใช้

การคำนวณ

ความเข้มข้นของสารละลายเฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟต (โมลต่อลิตร)

$$N = \frac{\text{มิลลิกรัม ipotol เข็มโตโครเมต} \times 0.25}{\text{มิลลิกรัม เฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟต}}$$

5. เมอร์คิวรี (II) ซัลเฟต (HgSO₄)

วิธีวิเคราะห์

การวิเคราะห์หาค่าซีโอดี โดยวิธี Dichromate reflux method

1. เตรียมตัวอย่าง โดยใส่เมอร์คิวรี(II) ซัลเฟต 0.4 กรัม ลงในขวดรีฟลักซ์ เติมน้ำตัวอย่างที่ผ่านการเหวี่ยง (centrifuge) ที่ 5,000 รอบต่อนาที นาน 10 นาทีแล้ว และนำมาทำให้เจือจางปริมาณ 20 มิลลิกรัม เขย่าให้เข้ากัน เติมสารละลายมาตรฐานโปแตสเซียมไดโครเมตปริมาณ 10 มิลลิกรัม แล้วค่อยๆรินกรวดซิลฟูริก ซึ่งมีซิลเวอร์ซัลเฟต อยู่ด้วย ปริมาตร 30 มิลลิกรัม ใส่ลูกแก้ว(glass bead) ลงไปประมาณ 5-6 เม็ด เพื่อป้องกันมิให้เกิด การเค็ดที่รุนแรง แก้วขวดรีฟลักซ์เบาๆ เพื่อให้สารในขวดผสมเข้ากันดี

2. เตรียมแบลนด์ (blank) ทำเช่นเดียวกับการเตรียมตัวอย่างแต่ใช้น้ำกลั่นแทนน้ำ ตัวอย่าง

3. นำขวดตัวอย่างและแบลนด์ต่อเข้ากับเครื่องควบแน่น รีฟลักซ์นานประมาณ 2 ชั่วโมง ทิ้งให้เย็นแล้วล้างควบแน่นด้วยน้ำกลั่นก่อนที่จะถอดเครื่องควบแน่นออกจากขวดรีฟลักซ์

4. เจือจางส่วนผลมด้วยน้ำกลั่นจนมีปริมาตรรวมทั้งหมดประมาณ 140 มิลลิกรัม ทิ้งให้เย็นจนเท่าอุณหภูมิห้อง แล้วจึงนำไปไตเตรตหาปริมาณของไดโครเมตที่เหลือด้วยสารละลาย เฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟต โดยใช้เฟอโรอินเป็นอินดิเคเตอร์ ซึ่งใช้ประมาณ 2-3 หยด เมื่อ ปฏิกริยา เกิดสมบูรณ์จนถึงจุดยุติ สีของสารละลายในขวดจะเปลี่ยนไปเป็นสีน้ำตาลแดง จดปริมาตรของสารละลายเฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟตที่ใช้

การคำนวณ

$$\text{COD (มิลลิกรัม/ลิตร)} = \frac{(A - B) \times N \times 8,000 \times \text{dilution factor}}{\text{ปริมาตรน้ำตัวอย่าง (มิลลิกรัม)}}$$



- A = ปริมาณสารละลายมาตรฐานเฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟตที่ใช้ในการไตเตรต
แบบคู่ (มิลลิลิตร)
- B = ปริมาณสารละลายมาตรฐานเฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟตที่ใช้ในการไตเตรต
กับน้ำตัวอย่าง (มิลลิลิตร)
- N = ความเข้มข้นที่แน่นอนของสารละลายมาตรฐานเฟอร์รัสแอมโมเนียมซัลเฟต
(นอร์มัล)

ก 3 การวิเคราะห์ค่าบีโอดี , BOD (Biological Oxygen Demand)

ที่มา APHA, 1989

เครื่องมือและอุปกรณ์

- ชุดเครื่องมือแมนิเตอร์ (Manometer apparatus)
- ตู้บ่ม (incubator) ที่ควบคุมอุณหภูมิอยู่ที่ 20 °ซ.

สารเคมีที่ใช้

ลิเทียมไฮดรอกไซด์ (Lithium Hydroxide , LiOH)

วิธีวิเคราะห์

วิเคราะห์โดยตรงด้วยเครื่อง Manometer apparatus : Model 2173B

โดยบริษัท HACH จำกัด (6 ขวดตัวอย่าง)

- ใส่น้ำตัวอย่าง (ปรับ pH ให้เป็นกลางก่อน) ลงในขวดตัวอย่างปริมาตรขึ้นอยู่กับค่าบีโอดีของตัวอย่าง

<u>ช่วงบีโอดีของตัวอย่าง (มก./ลิตร)</u>	<u>ปริมาตรของตัวอย่าง (มล.)</u>
0-35	420
0-70	355
0-350	160
0-700	95

- ใส่แท่งแม่เหล็ก (magnetic bar) ลงในขวดตัวอย่างแต่ละขวด

3. ทาปากขวดและถ้วยปิด(cup) ด้วย stopcock grease
 4. ปิดขวดด้วยถ้วยปิด ไล่ลิเชื่อมไฮดรอกไซด์ด้วยกรวยแก้วในถ้วยปิด
 5. นำขวดตัวอย่างไปต่อกับเครื่องมาโนมิเตอร์ที่มีการกวนตลอดเวลา
 6. นำชุดเครื่องมือมาโนมิเตอร์ไปไว้ในตู้บ่มที่อุณหภูมิ 20 °ซ. เป็นเวลา 5 วัน
- อ่านค่าปริมาตรของตัวอย่างที่ลกลบนเครื่องมาโนมิเตอร์

หมายเหตุ: รายละเอียดการใช้ชุดเครื่องมือมาโนมิเตอร์ศึกษาได้จากคู่มือเฉพาะเครื่องนั้นๆ

ก 4 การวิเคราะห์หาปริมาณของแข็งทั้งหมด (Total Solids)

ที่มา กรรณิการ์ ลิ่วสิงห์, 2522 ; ธงชัย พรธลวัลค์, 2535 ; APHA, 1989

เครื่องมือและอุปกรณ์

1. ถ้วยระเหย (Evaporating dish)
2. เครื่องอังไอน้ำ (water bath)
3. ตู้อบความร้อน (Drying Oven) 25-180 องศาเซลเซียส
4. เคลสิคเคเตอร์ (Desiccator)
5. เครื่องชั่งละเอียด (Analytical Balance)

วิธีวิเคราะห์

1. อบถ้วยระเหยให้แห้งที่อุณหภูมิ 103-105 องศาเซลเซียส ประมาณ 1 ชั่วโมง
ทิ้งให้เย็นในเคลสิคเคเตอร์ แล้วชั่งน้ำหนักถ้วยระเหย (ให้เป็น A มก.)
2. นำ water bath ใส่น้ำประมาณ 3/4 ของภาชนะต้มให้เดือดที่ 100 °ซ.
3. เลือกปริมาตรน้ำตัวอย่างที่จะอ่านค่าของแข็งออกมาโดยประมาณอย่างน้อยที่สุด
- 2.5 มิลลิกรัม (เพิ่มค่าน้ำหนักจากถ้วยระเหย) ใส่น้ำในถ้วยระเหยที่ชั่งน้ำหนักไว้แล้ว แล้วนำไประเหยให้แห้งบน water bath ในข้อ 2.
4. นำถ้วยระเหยที่ระเหยน้ำตัวอย่างให้แห้งแล้วไปอบในตู้อบอุณหภูมิ 103-105 °ซ.
ประมาณ 1 ชั่วโมง เพื่อไล่ความชื้นที่กักภาชนะ
5. ทิ้งให้เย็นที่อุณหภูมิห้องในเคลสิคเคเตอร์ ชั่งน้ำหนักที่เพิ่มขึ้น (ให้เป็น B มก.)

การคำนวณ

$$\text{ปริมาณของแข็งทั้งหมด (มิลลิกรัม/ลิตร)} = \frac{\text{น้ำหนักของที่เพิ่มขึ้น (B-A) (มิลลิกรัม)} \times 1,000}{\text{ปริมาตรของน้ำตัวอย่างที่ใช้ (มิลลิลิตร)}}$$

ก 5 การวิเคราะห์หาปริมาณของแข็งแขวนลอย (Suspended Solid, SS)

ที่มา กรรณิการ์ สิริสิงห์, 2522 ; ธงชัย พรณวลวัลย์, 2535 ; APHA, 1989

เครื่องมือและอุปกรณ์

1. กระจกกรองใยแก้ว GF/C เส้นผ่านศูนย์กลาง 7 เซนติเมตร
2. กรวยกรองบุชเนอร์ (Buchner Funnel) ความจุ 100 มิลลิลิตร และขวด

สำหรับ suction

3. เครื่องดูดอากาศ (respirator)
4. ตู้อบความร้อน (Drying Oven) 25-180 องศาเซลเซียส
5. เกล็ดเคเตอร์ (Desiccator)
6. เครื่องชั่งละเอียด (Analytical Balance)

วิธีวิเคราะห์

1. อบกระจกกรองให้แห้งที่อุณหภูมิ 103-105 องศาเซลเซียส ประมาณ 1 ชั่วโมง
ทิ้งให้เย็นในเกล็ดเคเตอร์ แล้วชั่งน้ำหนักกระจกกรอง (ให้เป็น A มก.)
2. เลือกปริมาตรน้ำตัวอย่างซึ่งจะอ่านค่าของแข็งออกมาโดยประมาณอย่างน้อยที่สุด
2.5 มิลลิกรัม (เพิ่มค่าน้ำหนักจากกระจกกรอง)
3. วางกระจกกรองลงในกรวยบุชเนอร์ซึ่งต่อเข้ากับขวด suction และ เครื่อง
ดูดอากาศ
4. ใช้น้ำกลั่นฉีดกระจกกรองให้เปียก เพื่อให้ติดแน่นกับกรวยบุชเนอร์
5. กรองน้ำตัวอย่างตามปริมาตรที่ต้องการโดยอาศัยแรงดูดช่วย
6. ใช้น้ำกลั่นฉีดล้างของแข็งที่ติดอยู่ข้างกรวยและภาชนะจนหมดและรองจนกว่าจะแห้ง
7. ปิดเครื่องดูดอากาศ แล้วใช้ปากคีบกระจกกรองใส่ภาชนะทนไฟ เช่น จานเพาะ

เชื้อ (petri dish) กระจกนาฬิกา (watch glass) หรือถ้วยอะลูมิเนียม (aluminium cup) นำไปอบในตู้อบที่อุณหภูมิ 103-105 องศาเซลเซียส ประมาณ 1 ชั่วโมง

8. ทิ้งให้เย็น ทำอุณหภูมิห้องในเตลิกเคเตอร์ แล้วชั่งน้ำหนักกรงที่เพิ่มขึ้น (ให้เป็น B มก.)

การคำนวณ

$$\text{ปริมาณของแข็งแขวนลอย} = \frac{\text{น้ำหนักของกระดาษที่เพิ่มขึ้น (B-A) (มิลลิกรัม)} \times 1,000}{\text{ปริมาตรของน้ำตัวอย่างที่ใช้ (มิลลิลิตร)}} \text{ (มิลลิกรัม/ลิตร)}$$

ก 6 การวิเคราะห์หาปริมาณน้ำตาลทั้งหมด (Total Sugar, Phenol sulfuric acid method)

ที่มา Dubois และคณะ, 1956

เครื่องมือและอุปกรณ์

spectrophotometer : model spectronic 21 ของ Bausch&Lomb

สารเคมีที่ใช้

1. สารละลายน้ำตาลกลูโคสมาตรฐาน (glucose analytical reagent) ชั่งน้ำตาลกลูโคสด้วยเครื่องชั่งอย่างละเอียดให้ได้ปริมาณ 0.35 กรัม ใส่ใน volumetric flask เติมน้ำกลั่นให้เป็น 100 มิลลิลิตร เขย่าให้ทั่ว จาก stock solution นี้ตักมา 1, 5, 5 และ 2 มิลลิลิตร เติมน้ำกลั่นปริมาณ 6, 5, 2 และ 0 มิลลิลิตร ตามลำดับ จะได้สารละลายมาตรฐานมีน้ำตาลกลูโคส 10, 35, 50 และ 70 ไมโครกรัมต่อ 2 มิลลิลิตร ตามลำดับ

2. สารละลายซัลฟูริก (H_2SO_4 conc. analytical reagent)

3. สารละลายฟีนอล (phenol) 5% ละลายฟีนอล 5 กรัมในน้ำกลั่น เติมน้ำกลั่น

จนได้ปริมาณ 100 มิลลิลิตร

วิธีวิเคราะห์

1. พากราฟมาตรฐาน (standard curve) โดยใช้สารละลายกลูโคสมาตรฐาน ปริมาณ 10, 35, 50 และ 70 ไมโครกรัมต่อ 2 มิลลิลิตร

2. แخذผลตกคละอบในน้ำแข็งใสละลายตัวอย่าง 2 มิลลิลิตร (ปริมาณน้ำตาลอยู่ในช่วงวิเคราะห์ได้)

3. เติมสารละลายฟีนอล 5 % ปริมาณ 1 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากัน ทิ้งไว้ 2-3 นาที เอาผลตกคละอบออกจากน้ำแข็งที่แช่ ทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง

4. เติมกรดซัลฟูริกเข้มข้น ปริมาณ 5 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากันทันทีทิ้งไว้ 10 นาที แล้วเขย่าอีก ทิ้งไว้ 20 นาที นำไปวัดค่าความทึบคลื่นแสง (O.D.) ที่ความยาวคลื่นแสง 490 นาโนเมตร นำค่าที่ได้มาพลอตกราฟระหว่างค่า O.D. กับ ปริมาณน้ำตาล จะได้กราฟมาตรฐาน

5. สำหรับการหาปริมาณน้ำตาลของตัวอย่าง วิเคราะห์เช่นเดียวกับ ข้อ 2 - 4 ถ้าตัวอย่างมีปริมาณน้ำตาลอยู่สูง จะต้องเจือจางให้อยู่ในช่วงที่วิเคราะห์ได้ และ หาปริมาณน้ำตาลทั้งหมดโดยเทียบกับกราฟมาตรฐาน

ก 7 การวิเคราะห์หาปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์ (reducing sugar)

ที่มา Nelson , 1944

เครื่องมือและอุปกรณ์

spectrophotometer : model spectronic 21 ของ Bausch&Lomb

สารเคมีที่ใช้

Somogyi reagent

Copper reagent A :

Na_2CO_3	12.5	กรัม
$\text{C}_4\text{H}_4\text{Na}_2\text{O}_8 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	12.5	กรัม
NaHCO_3	10.0	กรัม
Na_2SO_4	100.0	กรัม
เติมน้ำกลั่นปรับปริมาตรให้เป็น	500	มิลลิลิตร

Copper reagent B :

CuSO_4	15.0	กรัม
H_2SO_4 conc.	1-2	หยด
เติมน้ำกลั่นปรับปริมาตรเป็น	100	มิลลิลิตร

ก่อนใช้ให้ผสม reagent A 25 มิลลิลิตร กับ reagent B 1 มิลลิลิตร

(ส่วนผสมนี้ควรเตรียมเพื่อใช้วันต่อวัน)

Nelson reagent

$(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	12.5	กรัม
H_2SO_4 conc.	10.5	มิลลิลิตร
Na_2HAsO_4	1.5	กรัม
เติมน้ำกลั่นปรับปริมาตรให้เป็น	250	มิลลิลิตร

ควรเก็บไว้ที่ 37 °ซ. เป็นเวลา 48 ชั่วโมง ก่อนนำมาใช้ (สารละลาย

ควรปรากฏเป็นสีเหลือง)

วิธีวิเคราะห์

1. ปิเปตตัวอย่าง 0.5 มิลลิลิตร
2. เติม Somogyi reagent 0.5 มิลลิลิตร
3. ต้มให้เดือดที่อุณหภูมิ 100 °ซ. เป็นเวลา 20 นาที
4. ทิ้งไว้ให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง
5. เติม Nelson reagent 0.5 มิลลิลิตร
6. เติมน้ำกลั่น 8.5 มิลลิลิตร
7. นำไปวัดค่าความดูดกลืนแสง (ค่า OD) ที่ความยาวคลื่น 520 นาโนเมตร

หมายเหตุ : ควรทำการมาตรฐานของกลูโคสทุกครั้ง โดยใช้สารละลายกลูโคสมาตรฐาน แทนตัวอย่าง (สารละลายมาตรฐานกลูโคสควรเตรียม stock 0.2 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร ในน้ำกลั่น) การทำการมาตรฐานควรใช้ความเข้มข้นของสารละลายกลูโคสมาตรฐานในช่วงที่จำเพาะสำหรับ ค่าความเข้มข้นของน้ำตาลของตัวอย่าง)

ก 8 การวิเคราะห์หาปริมาณวัตถุแห้งหรือน้ำหนักแห้ง (Dry Weight)

ที่มา Noparatnaraporn และคณะ ,1980 ; APHA, 1989

เครื่องมือและอุปกรณ์

1. ภาชนะทนไฟ เช่น จานเพาะเชื้อ (petri dish) กระจกนาฬิกา (watch glass) หรือถ้วยอะลูมิเนียม (aluminium cup)
2. เครื่องเหวี่ยง และ หลอดที่ใช้สำหรับเหวี่ยง (super speed refrigerated centrifuge model RC-5 ของ Sorvall)
3. ตู้อบความร้อน (Drying Oven) 25-180 องศาเซลเซียส
4. เกล็ดเคเตอร์ (Desiccator)
5. เครื่องชั่งละเอียด (Analytical Balance)

วิธีวิเคราะห์

1. นำภาชนะทนไฟที่จะใช้สำหรับใส่ตัวอย่างมาอบที่อุณหภูมิ 105 องศาเซลเซียส นานประมาณ 12 ชั่วโมง แล้วออกมาวางใน dessicator เมื่อเย็นเท่าอุณหภูมิห้อง นำมาชั่งน้ำหนักที่แน่นอนอย่างละเอียด (ให้เป็น A มิลลิกรัม)

2. ในการหาน้ำหนักแห้งของเซลล์แบคทีเรีย นำตัวอย่างปริมาตร 20 มิลลิลิตรนำไปเหวี่ยงให้เซลล์ตกตะกอนด้วยความเร็วประมาณ 12,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 30 นาที ล้างเซลล์ด้วยน้ำกลั่น 2 ครั้ง นำเซลล์เข้าอบที่อุณหภูมิ 105 องศาเซลเซียส นานประมาณ 12 ชั่วโมง

3. นำออกมาไว้ใน dessicator ทิ้งไว้ให้เย็น ชั่งน้ำหนักด้วยเครื่องชั่งละเอียด ทำซ้ำจนน้ำหนักคงที่ (ให้เป็น B มิลลิกรัม)

การคำนวณ

$$\text{ปริมาณวัตถุแห้ง (มิลลิกรัม/ลิตร)} = \frac{\text{น้ำหนักที่เพิ่มขึ้น (B-A) (มิลลิกรัม)} \times 1,000}{\text{ปริมาตรของน้ำตัวอย่างที่ใช้ (มิลลิลิตร)}}$$

ก 9 การวิเคราะห์หาปริมาณรงควัตถุ (Pigment)

ที่มา Hirayama และคณะ ,1974

เครื่องมือและอุปกรณ์

1. เครื่องเหวี่ยง และ หลอดที่ใช้สำหรับเหวี่ยง (super speed refrigerated centrifuge model RC-5 ของ Sorvall)

2. spectrophotometer : model spectronic 21 ของ Bausch&Lomb

สารเคมีที่ใช้

1. สารละลายโซเดียมคลอไรด์ 0.9 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งโซเดียมคลอไรด์ 0.9 กรัม ลงในน้ำกลั่นปริมาณ 100 มิลลิลิตร

2. ตัวทำละลาย (solvent) ที่ใช้ในการสกัด คือ methanol และ acetone (solvent ที่ใช้เป็น analytical reagent) อัตราส่วนที่ใช้คือ methanol ต่อ acetone เท่ากับ 2 ต่อ 3 (ปริมาตรต่อปริมาตร)

วิธีวิเคราะห์

1. นำ cell suspension ปริมาณ 50-100 มิลลิลิตร นำไปเหวี่ยงด้วยเครื่องเหวี่ยงที่ 15,000-18,000 (ความเร็วประมาณ 12,000 รอบต่อนาที) นาน 30 นาที

2. เทล่วนใสทิ้ง ล้างเซลล์ด้วย 0.9 เปอร์เซ็นต์ โซเดียมคลอไรด์ นำไปเหวี่ยงอีกครั้ง โดยใช้ความเร็วรอบต่อนาทีและความเร็วเช่นเดียวกับข้อ 1

3. นำเซลล์ที่ล้างแล้วมาสกัดด้วยสารละลายผสมของ methanol:acetone แล้วนำไปเหวี่ยงที่ 10,000-12,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 10-15 นาที เก็บล่วนใสที่ได้ใน volumetric flask ขนาด 100 มิลลิลิตร ที่หุ้มด้วย aluminium foil ล้างเซลล์เดิมอีกจนกว่าไม่มีสีของรงควัตถุออกมาในสารละลายผสมของ methanol:acetone รวมล่วนใสที่ได้ แล้วปรับปริมาตรล่วนใสที่ได้ จดปริมาตรไว้

4. นำสารละลายที่ได้จากข้อ 3 มาวัดค่าความดูดกลืนแสง (O.D.) ที่ความยาวคลื่นแสง 480 และ 770 นาโนเมตร ใช้สารละลายของ methanol:acetone เป็นแบลนด์ค่านวหาปริมาณรงควัตถุ

การคำนวณ

$$\text{คาร์บอนออกไซด์ (มิลลิกรัม/ลิตร)} = 0.385(0.D._{480} - 0.10 \times 0.D._{770}) \times \frac{B}{A} \times 10$$

$$\text{แบริโอโรคลอโรฟิลล์ (มิลลิกรัม/ลิตร)} = 2.45 \times 0.D._{770} \times 10 \times \frac{B}{A}$$

$$\text{คาร์บอนออกไซด์ (มิลลิกรัม/กรัมน้ำหนักแห้ง)} = \frac{(0.D._{480} - 0.1 \times 0.D._{770})}{Z} \times 3.85 \times \frac{B}{A}$$

$$\text{แบริโอโรคลอโรฟิลล์ (มิลลิกรัม/กรัมน้ำหนักแห้ง)} = \frac{2.45 \times 0.D._{770} \times 10 \times B}{Z \times A}$$

Z = น้ำหนักแห้งของเซลล์แบคทีเรียหรือน้ำหนักวัตถุแห้ง (กรัมต่อลิตร)

A = ปริมาตรลารละลายก่อนสกัด

B = ปริมาตรลารละลายหลังสกัด

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ข

การคำนวณ

1. อัตราการเจริญจำเพาะ (specific growth rate, μ)

อัตราการเจริญจำเพาะ คือ อัตราส่วนระหว่าง อัตราการเปลี่ยนแปลงจำนวนเซลล์
แบคทีเรียต่อเวลา และ จำนวนเซลล์แบคทีเรีย

$$\mu = (dX/dt)/X \dots\dots\dots(7)$$

- เมื่อ μ = อัตราการเจริญจำเพาะ (specific growth rate) , ต่อชั่วโมง
- (dX/dt) = อัตราการเปลี่ยนแปลงจำนวนเซลล์ต่อเวลา (population growth rate) , กรัมต่อลิตรต่อชั่วโมง
- X = จำนวนเซลล์แบคทีเรีย , กรัมต่อลิตร

จากสมการที่ (7)

$$dX/X = \mu dt$$

$$\int_{X_0}^X dX/X = \int_{t_0}^t \mu dt$$

$$\ln X - \ln X_0 = \mu (t-t_0)$$

แต่ $t_0 = 0$ ดังนั้น

$$\ln X = \ln X_0 + \mu t$$

เมื่อนำ $\ln X$ ไปพลอตกราฟกับเวลาจะได้กราฟเส้นตรงที่มีความชันเท่ากับ μ หรือ อัตราการ
เจริญจำเพาะ

2. ภาระบรรทุกสารอินทรีย์ (organic loading)

สามารถหาได้จากสูตรพื้นฐาน คือ

ภาระบรรทุกสารอินทรีย์ (กิโลกรัมซีโอดีต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน)

$$= \frac{\text{ค่าซีโอดีของน้ำเสียที่เข้าระบบ} \times \text{อัตราการไหลของสารอินทรีย์เข้าระบบ}}{\text{ปริมาตรของระบบในถังหมัก (working volume)}}$$

3. ระยะเวลาเก็บกัก (Hydraulic Retention Time , HRT)

หมายถึง ระยะเวลาโดยทฤษฎีที่ของเหลวอยู่ในระบบ

$$\text{ระยะเวลาเก็บกัก} = \frac{\text{ปริมาตรของระบบในถังหมักที่ใช้งาน}}{\text{อัตราการไหลของสารอินทรีย์ที่ป้อนเข้าสู่ระบบในแต่ละวัน}}$$

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ค

ข้อมูลการทดลอง

ข้อมูลการทดลองในรูปแบบตารางและกราฟแสดงค่าครรชนต่างๆที่ทำการวิเคราะห์ทดลอง การทดลอง มีดังนี้

- ตาราง ค.1 ข้อมูลการทดลอง แสดงปริมาณน้ำหนักแห้งและการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 และ 55.5 ในอาหาร Glutamate-malate ภายใต้ภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.2 ข้อมูลการทดลอง แสดงปริมาณน้ำหนักแห้งและการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 ในสูตรอาหารน้ำทิ้งที่เสริมด้วยสารอาหารต่างๆ ภายใต้ภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.3 ข้อมูลการทดลอง แสดงปริมาณน้ำหนักแห้งและการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 55.5 ในสูตรอาหารน้ำทิ้งที่เสริมด้วยสารอาหารต่างๆ ภายใต้ภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.4 ข้อมูลการทดลองแสดงปริมาณน้ำหนักแห้งระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 ในสูตรอาหารน้ำทิ้งที่เสริมด้วยสารอาหารในปริมาณต่าง ๆ ภายใต้ภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

- ตาราง ค.5 ข้อมูลการทดลองแสดงปริมาณน้ำหนักแห้งระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์ แลงสายพันธุ์ 55.5 ในสูตรอาหารน้ำทิ้งที่เสริมด้วยสารอาหารในปริมาณต่าง ๆ ภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.6 ข้อมูลการทดลอง แสดงการลดปริมาณสารอินทรีย์(ค่าซีไอดี)ระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แลงสายพันธุ์ 8.1 ในสูตรอาหารน้ำทิ้งที่เสริมด้วยสารอาหารในปริมาณต่าง ๆ ภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.7 ข้อมูลการทดลอง แสดงการลดปริมาณสารอินทรีย์(ค่าซีไอดี)ระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แลงสายพันธุ์ 55.5 ในสูตรอาหารน้ำทิ้งที่เสริมด้วยสารอาหารในปริมาณต่าง ๆ ภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.8 ข้อมูลการทดลอง แสดงการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แลงสายพันธุ์ 8.1 ในสูตรอาหารน้ำทิ้งที่เสริมด้วยสารอาหารในปริมาณต่าง ๆ ภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.9 ข้อมูลการทดลอง แสดงการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แลงสายพันธุ์ 55.5 ในสูตรอาหารน้ำทิ้งที่เสริมด้วยสารอาหารในปริมาณต่าง ๆ ภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.10 ข้อมูลการทดลอง แสดงการลดปริมาณสารอินทรีย์(ค่าซีไอดี)ระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แลงสายพันธุ์ 8.1 และ 55.5 ในขวดแบบรูปความจุ 1.5 ลิตร ภายใต้สภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.11 ข้อมูลการทดลอง แสดงปริมาณวัตถุแห้งระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แลงสายพันธุ์ 8.1 และ 55.5 ในขวดแบบรูปความจุ 1.5 ลิตร ภายใต้สภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.12 ข้อมูลการทดลอง แสดงปริมาณคาโรทีนอยด์ระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แลงสายพันธุ์ 8.1 และ 55.5 ในขวดแบบรูปความจุ 1.5 ลิตร ภายใต้สภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

- ตาราง ค.13 ข้อมูลการทดลอง แลคกปริมาณแบคทีเรียโคลิกโลโรฟิลล์ระหว่างการเจริญของ
แบคทีเรียสังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 และ 55.5 ในขวดบรรจุความจุ 1.5
ลิตร ภายใต้สภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.14 ข้อมูลการทดลอง แลคกการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรีย
สังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 และ 55.5 ในขวดบรรจุความจุ 1.5 ลิตร
ภายใต้สภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.15 ข้อมูลการทดลอง แลคกการลดปริมาณสารอินทรีย์ (ค่าซีไอดี), ปริมาณวัตถุแห้ง,
ปริมาณแรงควัตถุ และ การเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรีย
สังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 แบบกะในถังหมักแบบเปิด ภายใต้สภาวะไม่
ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- ตาราง ค.16 ข้อมูลการทดลอง แลคกค่าครรชนต่างๆและประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการ
ป้อนสารอินทรีย์ 0.13 กิโลกรัมซีไอดีต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน
- ตาราง ค.17 ข้อมูลการทดลอง แลคกค่าครรชนต่างๆและประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการ
ป้อนสารอินทรีย์ 0.49 กิโลกรัมซีไอดีต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน
- ตาราง ค.18 ข้อมูลการทดลอง แลคกค่าครรชนต่างๆและประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการ
ป้อนสารอินทรีย์ 1.07 กิโลกรัมซีไอดีต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน
- ตาราง ค.19 ข้อมูลการทดลอง แลคกค่าครรชนต่างๆและประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการ
ป้อนสารอินทรีย์ 1.56 กิโลกรัมซีไอดีต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน
- ตาราง ค.20 ข้อมูลการทดลอง แลคกค่าครรชนต่างๆและประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการ
ป้อนสารอินทรีย์ 1.97 กิโลกรัมซีไอดีต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน
- ตาราง ค.21 ข้อมูลการทดลอง แลคกค่าครรชนต่างๆและประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการ
ป้อนสารอินทรีย์ 2.41 กิโลกรัมซีไอดีต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน
- รูปที่ ค.1 แลคกการลดปริมาณสารอินทรีย์ระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงสาย
พันธุ์ 8.1 เติมอาหารแบบต่อเนื่องในถังหมักแบบเปิด ที่ภาระขบวนการอินทรีย์
ต่างๆ ภายใต้สภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

- รูปที่ ค.2 แลคงปริมาณวัตถุแห้งระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงลายพันธุ์ 8.1
เติมอาหารแบบต่อเนื่องในถังหมักแบบเปิด ที่ภาวะบรรทุกลารอินทรีย์ต่างๆ
ภายใต้ภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- รูปที่ ค.3 แลคงการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงลาย
พันธุ์ 8.1 เติมอาหารแบบต่อเนื่องในถังหมักแบบเปิด ที่ภาวะบรรทุกลารอินทรีย์
ภายใต้ภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
- รูปที่ ค.4 แลคงปริมาณแรงควัตถุระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงลายพันธุ์ 8.1
เติมอาหารแบบต่อเนื่องในถังหมักแบบเปิด ที่ภาวะบรรทุกลารอินทรีย์ต่างๆ
ภายใต้ภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ค.1 ข้อมูลการทดลอง แลคงปริมาณน้ำหนักรวมและการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 และ 55.5 ในอาหาร Glutamate-malate ภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา (ชั่วโมง)	สายพันธุ์ 8.1		สายพันธุ์ 55.5	
	pH	ปริมาณน้ำหนักรวม (กรัม/ลิตร)	pH	ปริมาณน้ำหนักรวม (กรัม/ลิตร)
0	6.80	0.0090	6.80	0.0095
4	6.80	0.2568	6.80	0.0486
8	6.90	0.3541	6.85	0.1619
12	6.95	0.4967	6.90	0.3223
16	7.00	0.6217	6.95	0.4203
20	7.30	0.8426	7.20	0.5351
24	7.35	1.0481	7.25	0.6392
28	7.50	1.1316	7.30	0.7461
32	7.55	1.2831	7.40	0.8382
36	7.65	1.3045	7.50	0.9156
40	7.70	1.2918	7.65	0.9022
44	7.75	1.2896	7.70	0.8829
48	7.80	1.2800	7.75	0.8817

อัตราการเจริญจำเพาะ สายพันธุ์ 8.1 = 0.065 ต่อชั่วโมง

อัตราการเจริญจำเพาะ สายพันธุ์ 55.5 = 0.048 ต่อชั่วโมง

ตาราง ค.2 ข้อมูลการทดลอง แลคตัสปริมาตรน้ำผักแห้งและการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรียลิ่งเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 ในสูตรอาหารน้ำทิ้งที่เสริมด้วยสารอาหารต่างๆ ภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา (ชั่วโมง)	สูตรอาหารที่ 1		สูตรอาหารที่ 2		สูตรอาหารที่ 3		สูตรอาหารที่ 4		สูตรอาหารที่ 5		สูตรอาหารที่ 6		สูตรอาหารที่ 7		สูตรอาหารที่ 8	
	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กมิลลิกรัม	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กมิลลิกรัม	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กมิลลิกรัม	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กมิลลิกรัม	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กมิลลิกรัม	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กมิลลิกรัม	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กมิลลิกรัม	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กมิลลิกรัม
0	8.90	0.0080	8.90	0.0095	8.90	0.0100	8.90	0.0080	8.90	0.0100	8.90	0.0064	8.90	0.0140	8.90	0.0127
4	8.90	0.0090	8.90	0.0188	8.90	0.0707	8.90	0.2380	8.90	0.1070	8.90	0.0104	8.90	0.0090	8.90	0.0330
8	8.90	0.0115	8.90	0.0198	8.90	0.1850	8.95	0.3070	8.90	0.2890	8.90	0.0198	8.90	0.0195	8.95	0.0225
12	8.95	0.0199	8.95	0.0291	8.90	0.2967	8.95	0.4480	8.95	0.3587	8.95	0.0313	8.95	0.0224	8.95	0.0327
16	8.95	0.0207	8.95	0.0203	8.90	0.3505	7.00	0.5215	8.90	0.4103	8.95	0.0308	8.95	0.0323	8.90	0.0440
20	8.90	0.0195	8.95	0.0117	7.00	0.4053	7.05	0.6547	8.95	0.5513	8.95	0.0200	8.90	0.0245	8.90	0.0435
24	8.95	0.0183	8.95	0.0220	7.05	0.4880	7.10	0.7900	7.00	0.5067	8.95	0.0220	8.95	0.0333	8.95	0.0301
28	8.90	0.0100	8.90	0.0325	7.05	0.5505	7.05	0.8067	7.05	0.9098	8.90	0.0145	7.00	0.0415	7.00	0.0319
32	8.95	0.0125	8.90	0.0218	7.10	0.5667	7.15	0.8700	7.00	0.7967	8.95	0.0284	7.00	0.0327	8.95	0.0262
36	8.90	0.0157	8.95	0.0318	7.20	0.6120	7.15	0.9040	7.10	0.8590	8.90	0.0317	8.95	0.0441	7.00	0.0336
40	8.95	0.0222	8.90	0.0224	7.35	0.5610	7.10	0.8067	7.15	0.8453	8.95	0.0245	8.90	0.0348	8.95	0.0320
44	8.95	0.0328	8.95	0.0119	7.30	0.5300	7.15	0.9685	7.15	0.8483	7.00	0.0255	8.90	0.0293	8.95	0.0420
48	8.90	0.0320	8.95	0.0149	7.35	0.4955	7.05	0.8645	7.10	0.8200	8.95	0.0300	8.95	0.0240	8.90	0.0333
อัตราค่าเฉลี่ยค่าเฉพาะ สำหรับวัน		0		0		0.036		0.05		0.047		0		0		0

ตาราง ค.3 ข้อมูลการทดลองแสดงปริมาณน้ำพื้แห้งและการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 55.5 ในสูตรอาหารน้ำที่เสริมด้วยสารอาหารต่างๆ ภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา ชั่วโมง	สูตรอาหารที่ 1		สูตรอาหารที่ 2		สูตรอาหารที่ 3		สูตรอาหารที่ 4		สูตรอาหารที่ 5		สูตรอาหารที่ 6		สูตรอาหารที่ 7		สูตรอาหารที่ 8	
	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กรัม/ลิตร	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กรัม/ลิตร	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กรัม/ลิตร	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กรัม/ลิตร	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กรัม/ลิตร	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กรัม/ลิตร	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กรัม/ลิตร	pH	ปริมาณวัตถุแห้ง กรัม/ลิตร
0	8.80	0.0185	8.80	0.0122	8.80	0.0107	8.80	0.0085	8.80	0.0080	8.80	0.0099	8.80	0.0109	8.80	0.0128
4	8.80	0.0148	8.80	0.0225	8.80	0.0441	8.80	0.0580	8.80	0.0525	8.80	0.0087	8.80	0.0122	8.80	0.0110
8	8.80	0.0182	8.80	0.0230	8.85	0.0094	8.80	0.1487	8.80	0.1312	8.80	0.0101	8.80	0.0331	8.80	0.0090
12	8.80	0.0480	8.80	0.0212	8.80	0.1343	8.85	0.2615	8.85	0.2450	8.85	0.0273	8.80	0.0225	8.80	0.0251
16	8.85	0.0345	8.85	0.0342	8.85	0.1890	8.85	0.3711	8.85	0.2925	8.85	0.0398	8.85	0.0403	8.85	0.0319
20	8.85	0.0233	8.85	0.0447	7.00	0.2105	7.00	0.4875	7.00	0.3615	8.80	0.0313	8.80	0.0218	8.80	0.0400
24	8.85	0.0347	8.80	0.0448	7.05	0.2515	7.05	0.5290	7.05	0.4100	8.80	0.0345	8.85	0.0428	8.85	0.0328
28	8.80	0.0298	8.80	0.0329	7.10	0.3000	7.10	0.5937	7.10	0.4945	8.85	0.0344	8.85	0.0320	7.00	0.0215
32	8.85	0.0359	8.85	0.0441	7.15	0.3850	7.15	0.6925	7.15	0.5855	8.80	0.0293	7.00	0.0309	8.85	0.0341
36	8.80	0.0282	8.85	0.035	7.15	0.4870	7.20	0.7180	7.20	0.6083	8.85	0.0333	7.05	0.0415	8.85	0.0298
40	8.85	0.034	7.00	0.0438	7.20	0.4805	7.25	0.6621	7.20	0.5875	8.85	0.0487	8.85	0.0393	7.00	0.0374
44	8.85	0.0349	8.85	0.0335	7.25	0.4744	7.25	0.6790	7.25	0.5713	7.00	0.0298	8.85	0.0314	7.00	0.0237
48	8.80	0.0280	8.85	0.0251	7.35	0.4870	7.20	0.6818	7.25	0.5717	8.85	0.0304	8.80	0.0211	7.05	0.0235
อัตราการเจริญค่าเฉพาะ ชั่วโมง	0		0		0.035		0.044		0.042		0		0		0	

ตาราง ค.4 ข้อมูลการทดลองแสดงปริมาณน้ำที่หักแห้งระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 ในสูตรอาหารน้ำที่เสริมด้วยสารอาหาร

ในปริมาณต่าง ๆ ภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา ชั่วโมง	สูตรอาหารที่																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
0	0.0070	0.0090	0.0120	0.0090	0.0090	0.0090	0.0090	0.0090	0.0090	0.0090	0.0130	0.0100	0.0130	0.0100	0.0070	0.0115	0.0090	0.0090
6	0.0104	0.0100	0.0190	0.0430	0.0341	0.0197	0.0190	0.0340	0.1251	0.1395	0.1100	0.1420	0.0144	0.0412	0.1140	0.1150	0.1100	0.1010
12	0.0499	0.0540	0.0991	0.1095	0.1015	0.0656	0.0460	0.0684	0.2175	0.2255	0.2190	0.1995	0.0449	0.0921	0.2017	0.1920	0.1950	0.1619
18	0.0954	0.1389	0.1575	0.1790	0.1790	0.1369	0.0973	0.1980	0.3225	0.3150	0.2995	0.2390	0.0912	0.1620	0.2936	0.2745	0.2560	0.2292
24	0.1109	0.1715	0.1405	0.2329	0.2295	0.1717	0.1135	0.2051	0.4410	0.4344	0.4297	0.3227	0.0915	0.1907	0.4033	0.3997	0.3706	0.3049
30	0.1340	0.2100	0.2700	0.2975	0.2950	0.2171	0.1510	0.2925	0.6070	0.5720	0.5353	0.4215	0.1315	0.2517	0.5115	0.4913	0.4490	0.3912
36	0.1541	0.2654	0.3415	0.3719	0.3575	0.2676	0.1965	0.3270	0.7350	0.7200	0.6415	0.5191	0.1740	0.2939	0.6125	0.5627	0.5213	0.4107
42	0.1415	0.2540	0.3375	0.3611	0.3500	0.2680	0.1922	0.3211	0.7245	0.7095	0.6399	0.5035	0.1700	0.2946	0.5940	0.5610	0.5189	0.4005
48	0.1435	0.2479	0.3199	0.3545	0.3399	0.2595	0.1915	0.3055	0.7100	0.6910	0.6295	0.4645	0.1699	0.2991	0.5691	0.5505	0.5143	0.3939
อัตราการเจริญเติบโต (ต่อชั่วโมง)	0.0339	0.0357	0.0395	0.0394	0.0399	0.0395	0.042	0.0453	0.0539	0.0497	0.0494	0.0473	0.0401	0.042	0.049	0.0499	0.0462	0.0445

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ค.5 ข้อมูลการทดลองแสดงปริมาณน้ำที่หนักแห้งระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 55.5 ในสภาวะอาหารน้ำที่เติมด้วยสารอาหาร

ในปริมาณต่าง ๆ ภายใต้ภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา ชั่วโมง	อุณหภูมิ																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
0	0.0105	0.0114	0.0121	0.0090	0.0109	0.0111	0.0115	0.0122	0.0103	0.0095	0.0124	0.0119	0.0099	0.0096	0.0119	0.0105	0.0120	0.0123
6	0.0255	0.0247	0.0210	0.0600	0.0369	0.0443	0.0210	0.0405	0.0936	0.0510	0.0967	0.0797	0.0195	0.0527	0.0999	0.0669	0.0979	0.0772
12	0.0390	0.0519	0.0739	0.0963	0.0932	0.0640	0.0412	0.0746	0.1987	0.1516	0.1437	0.1103	0.0495	0.0942	0.1560	0.1515	0.1464	0.1309
18	0.0915	0.1215	0.1295	0.1239	0.1296	0.1195	0.0775	0.1195	0.2554	0.2296	0.2309	0.2335	0.0795	0.1572	0.2479	0.2417	0.2393	0.2346
24	0.1104	0.1520	0.1605	0.1695	0.1675	0.1465	0.0999	0.1561	0.3960	0.3024	0.3192	0.3164	0.1090	0.2060	0.3217	0.3274	0.3196	0.3090
30	0.1320	0.1915	0.2015	0.1924	0.1540	0.1795	0.1214	0.1932	0.4410	0.3515	0.3555	0.3900	0.1235	0.2491	0.4115	0.4000	0.3545	0.3620
36	0.1577	0.2260	0.2420	0.2519	0.2475	0.2300	0.1650	0.2321	0.5432	0.5090	0.4541	0.4113	0.1542	0.3136	0.4600	0.4692	0.4469	0.4021
42	0.1425	0.2179	0.2375	0.2411	0.2405	0.2220	0.1542	0.2239	0.5345	0.4974	0.4715	0.3986	0.1516	0.3124	0.4710	0.4529	0.4405	0.3304
48	0.1399	0.2099	0.2199	0.2455	0.2395	0.2190	0.1521	0.2239	0.5306	0.4920	0.4657	0.3679	0.1463	0.3090	0.4679	0.4577	0.4392	0.3955
อัตราการเจริญจำเพาะ (ต่อชั่วโมง)	0.0305	0.0335	0.0375	0.0367	0.0343	0.0334	0.0373	0.0409	0.0455	0.0449	0.0449	0.0429	0.0367	0.0383	0.0423	0.042	0.0419	0.0407

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ค.6 ข้อมูลการทดลอง แสดงการลดปริมาณสารอินทรีย์(ค่าซีไอที)ระหว่างการเจริญของ แบคทีเรียสังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 ในสูตรอาหารน้ำทิ้ง
ที่เสริมด้วยสารอาหารในปริมาณต่าง ๆ ภายใต้ภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา ชั่วโมง	สูตรอาหารที่																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
0	1029.42	1029.42	1029.42	1055.01	1055.01	1055.01	1065.29	1065.29	1065.29	1013.50	1013.50	1013.50	999.21	999.21	999.21	1000.05	1000.05	1000.05
12	965.13	951.47	889.70	895.09	886.40	899.19	991.57	889.19	710.57	798.22	836.83	855.17	912.23	821.25	810.57	809.59	811.29	879.73
24	904.45	862.54	736.83	799.22	795.09	800.70	895.91	776.45	569.89	513.50	699.59	729.42	879.19	697.19	797.91	655.17	759.15	741.99
36	879.19	797.91	660.83	692.45	697.19	774.76	810.05	538.83	449.20	465.22	504.45	641.47	797.91	599.73	592.55	499.75	665.13	646.93
48	819.57	772.12	616.16	612.00	651.47	732.27	797.39	555.01	439.93	469.83	512.46	610.83	742.11	556.15	533.12	487.51	599.17	605.91
% COD removal	21.19	24.92	40.09	41.99	39.25	30.59	25.18	47.90	59.55	52.26	49.24	39.72	25.67	44.27	46.69	51.25	41.19	39.41

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ค.7 ข้อมูลการทดลอง แสดงการลดปริมาณสารอินทรีย์(ค่าซีโอดี)ระหว่างการเจริญของ แบคทีเรียสังเคราะห์แสงสาหร่ายสีเขียว 55.5 ในสภาวะอาหารน้ำทิ้ง
ที่เสริมด้วยสารอาหารในปริมาณต่าง ๆ ภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา (ชั่วโมง)	สารอาหาร																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
0	1053.06	1053.06	1053.06	1022.49	1022.49	1022.49	1032.00	1032.00	1032.00	1029.38	1029.38	1029.38	1097.39	1097.39	1097.39	1004.45	1004.45	1004.45
12	975.04	933.34	890.00	891.92	894.67	943.75	899.80	850.94	832.62	870.20	855.74	877.67	828.64	856.76	865.59	870.86	843.43	841.72
24	909.33	874.94	800.57	814.08	822.51	861.55	917.97	749.15	892.41	732.77	721.69	741.32	807.55	750.77	797.96	786.51	726.85	724.03
36	825.90	808.67	891.57	699.87	704.13	793.41	828.17	615.70	580.77	600.00	647.79	696.22	793.99	622.21	620.41	599.76	675.36	604.75
48	815.48	797.05	633.74	637.98	665.12	751.22	799.11	564.47	511.05	515.67	521.54	541.49	770.51	505.00	559.19	547.85	607.16	629.49
% COD removal	22.56	24.31	29.82	37.61	34.95	26.53	22.57	45.30	50.48	49.84	43.45	37.62	29.79	46.89	49.04	45.46	39.55	37.43

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ค.8 ข้อมูลการทดลอง แสดงการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 ในลวดอาหารน้ำที่

ที่เสริมด้วยสารอาหารในปริมาณต่าง ๆ ภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา ชั่วโมง	จุดอาหารที่																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
0	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00
6	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.05	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00
12	6.05	6.00	6.05	6.05	6.00	6.05	6.05	6.05	6.05	6.05	6.00	6.05	6.00	6.05	6.00	6.00	6.00	6.00
18	6.90	6.05	6.05	6.90	6.05	6.90	6.05	6.90	6.90	6.90	6.05	6.05	6.90	6.05	6.05	6.05	6.90	6.95
24	6.95	6.90	6.90	6.95	6.90	6.95	6.90	6.95	6.95	6.95	6.95	6.90	6.90	6.90	6.90	6.90	6.90	6.95
30	6.95	7.00	7.00	6.95	6.95	6.95	6.95	7.00	6.95	6.95	6.90	6.95	6.95	6.95	6.90	6.95	6.95	7.00
36	7.00	7.05	6.95	7.00	7.00	7.00	7.00	7.05	7.00	7.00	6.95	7.00	6.95	6.95	6.95	7.00	7.00	6.95
42	7.05	7.05	7.00	7.05	7.05	7.00	7.00	7.10	7.05	7.00	6.95	7.00	6.95	7.00	6.95	7.00	7.05	7.00
48	7.05	7.00	7.05	7.05	7.05	7.00	7.05	7.10	7.10	7.05	7.00	7.00	6.95	7.00	6.95	7.05	7.10	7.10

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ค.9 ข้อมูลการทดลอง แสดงการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงสายพันธุ์ 55.5 ในสูตรอาหารน้ำที่
ที่เสริมด้วยสารอาหารในปริมาณต่าง ๆ ภายใต้สภาวะปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา ชั่วโมง	สูตรอาหารที่																	
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
0	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00
6	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.05	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00	6.00
12	6.05	6.00	6.00	6.05	6.00	6.05	6.05	6.05	6.05	6.05	6.00	6.05	6.05	6.00	6.00	6.05	6.05	6.05
18	6.90	6.05	6.05	6.90	6.05	6.90	6.05	6.90	6.90	6.90	6.05	6.05	6.90	6.05	6.05	6.05	6.90	6.90
24	6.90	6.90	6.90	6.90	6.90	6.90	6.90	6.95	6.95	6.95	6.95	6.90	6.90	6.90	6.90	6.90	6.90	6.95
30	6.95	6.95	6.95	6.95	6.95	6.95	6.95	7.00	6.95	6.95	6.90	6.95	6.95	6.95	6.90	6.95	6.95	7.00
36	7.00	7.00	6.95	7.00	7.00	6.95	6.95	7.00	7.00	6.95	6.95	6.95	6.95	6.95	6.95	7.00	7.00	7.00
42	7.05	6.95	7.00	7.00	7.05	6.95	7.00	7.05	7.00	7.00	6.95	7.00	7.00	7.00	6.95	7.00	7.05	7.00
48	7.05	7.00	7.05	7.05	7.10	7.00	7.05	7.05	7.05	7.05	6.95	7.00	7.05	7.00	7.00	7.05	7.00	7.05

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ค.10 ข้อมูลการทดลอง แลคกการลดปริมาณสารอินทรีย์(ค่าซีโอดี)ระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แลกลายพันธุ์ 8.1 และ 55.5 ในขวดแบบรูปความจุ 1.5 ลิตร ภายใต้สภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา ชั่วโมง	เติมโปรตีนเคซีนไฮโดรเจนซัลเฟต 1.5 กรัม/ลิตร			ไม่เติมสารอาหารใดๆ		
	ไม่เติมเชื้อใดๆ (ตัวอย่างที่ 1)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 8.1 (ตัวอย่างที่ 2)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 55.5 (ตัวอย่างที่ 3)	ไม่เติมเชื้อใดๆ (ตัวอย่างที่ 4)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 8.1 (ตัวอย่างที่ 5)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 55.5 (ตัวอย่างที่ 6)
0	1140.17	1140.17	1140.17	1103.81	1103.81	1103.81
6	1100.75	906.24	905.19	1017.51	900.40	894.22
12	990.53	892.96	872.45	1033.20	851.40	855.86
18	1004.64	700.53	602.59	974.34	717.87	781.18
24	975.45	611.15	779.27	1000.10	663.25	716.83
30	935.30	580.53	627.53	917.45	593.85	636.46
36	979.45	510.66	587.45	940.56	501.29	650.12
42	889.55	487.29	580.67	936.18	489.17	617.45
48	890.37	486.15	581.74	901.21	454.57	616.60
% COD removal	21.21	59.12	49.49	18.35	58.82	44.14

ตาราง ค.11 ข้อมูลการทดลอง แลคกปริมาณตัวตกแห้งระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แลกลายพันธุ์ 8.1 และ 55.5 ในขวดแบบรูปความจุ 1.5 ลิตร ภายใต้สภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา ชั่วโมง	เติมโปรตีนเคซีนไฮโดรเจนซัลเฟต 1.5 กรัม/ลิตร			ไม่เติมสารอาหารใดๆ		
	ไม่เติมเชื้อใดๆ (ตัวอย่างที่ 1)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 8.1 (ตัวอย่างที่ 2)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 55.5 (ตัวอย่างที่ 3)	ไม่เติมเชื้อใดๆ (ตัวอย่างที่ 4)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 8.1 (ตัวอย่างที่ 5)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 55.5 (ตัวอย่างที่ 6)
0	0.0405	0.0515	0.0501	0.0305	0.0321	0.0347
6	0.0565	0.1405	0.1058	0.0413	0.1458	0.1104
12	0.0644	0.2100	0.1818	0.0590	0.2015	0.2251
18	0.0745	0.3000	0.2830	0.0495	0.2900	0.2834
24	0.0718	0.4310	0.4075	0.0815	0.4185	0.3575
30	0.0817	0.5885	0.4815	0.0733	0.5485	0.4833
36	0.0797	0.7197	0.5885	0.0853	0.7100	0.6000
42	0.0741	0.7040	0.5888	0.0827	0.7040	0.5885
48	0.0755	0.8988	0.5305	0.0079	0.8848	0.5515
อัตราการเจริญจำเพาะ (ต่อชั่วโมง)	0.0000	0.0533	0.0453	0.0000	0.0528	0.0462

ตาราง ค.12 ข้อมูลการทดลอง แลคกปริมาณคาร์บอนไดออกไซด์ระหว่างการเจริญของแบคทีเรีย
 ล้างเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 และ 55.5 ในขวดแบบรูปหัวความจุ 1.5 ลิตร
 ภายใต้สภาพไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา ชั่วโมง	เติมบีบีแคสเข้มข้นไฮโดรเจนเพอซเฟด 1.5 กรัม/ลิตร			ไม่เติมสารอาหารใดๆ		
	ไม่เติมเชื้อใดๆ (ตัวอย่างที่ 1)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 8.1 (ตัวอย่างที่ 2)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 55.5 (ตัวอย่างที่ 3)	ไม่เติมเชื้อใดๆ (ตัวอย่างที่ 4)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 8.1 (ตัวอย่างที่ 5)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 55.5 (ตัวอย่างที่ 6)
0	0.000	0.888	0.813	0.000	0.750	0.893
6	0.000	1.370	1.322	0.000	1.616	1.302
12	0.000	2.177	1.430	0.000	2.317	1.495
18	0.000	2.282	1.555	0.000	2.522	1.630
24	0.000	2.645	1.865	0.000	2.604	1.824
30	0.000	2.794	1.872	0.000	2.776	1.961
36	0.000	2.835	1.898	0.000	2.730	2.005
42	0.000	2.785	1.864	0.000	2.700	1.907
48	0.000	2.804	1.914	0.000	2.640	1.745

ตาราง ค.13 ข้อมูลการทดลอง แลคกปริมาณแบคทีเรียโอสคูลาโรฟิลล์ระหว่างการเจริญของ
 แบคทีเรียล้างเคราะห์แสงสายพันธุ์ 8.1 และ 55.5 ในขวดแบบรูปหัวความจุ 1.5
 ลิตร ภายใต้สภาพไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา ชั่วโมง	เติมบีบีแคสเข้มข้นไฮโดรเจนเพอซเฟด 1.5 กรัม/ลิตร			ไม่เติมสารอาหารใดๆ		
	ไม่เติมเชื้อใดๆ (ตัวอย่างที่ 1)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 8.1 (ตัวอย่างที่ 2)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 55.5 (ตัวอย่างที่ 3)	ไม่เติมเชื้อใดๆ (ตัวอย่างที่ 4)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 8.1 (ตัวอย่างที่ 5)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 55.5 (ตัวอย่างที่ 6)
0	0.000	2.973	3.050	0.000	0.000	0.000
6	0.000	2.160	2.900	0.000	2.000	2.774
12	0.000	7.292	4.700	0.000	4.510	2.805
18	0.000	9.188	5.822	0.000	8.448	3.291
24	0.000	9.237	6.764	0.000	9.490	4.323
30	0.000	10.774	6.968	0.000	10.275	5.370
36	0.000	11.064	7.164	0.000	11.208	6.208
42	0.000	10.861	6.242	0.000	10.875	6.331
48	0.000	10.100	5.773	0.000	10.288	5.553

ตาราง ค.14 ข้อมูลการทดลอง แลคกการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรีย
 ลังเคราะห์แผลงสายพันธ์ุ 8.1 และ 55.5 ในขวดแบบรูปความจุ 1.5 ลิตร
 ภายใต้ภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา (ชั่วโมง)	เติมไปแคตเรียนไดไฮโดรเจนพอสเฟต 1.5 กรัมลิตร			ไม่เติมสารอาหารใดๆ		
	ไม่เติมเชื้อใดๆ (ตัวอย่างที่ 1)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 8.1 (ตัวอย่างที่ 2)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 55.5 (ตัวอย่างที่ 3)	ไม่เติมเชื้อใดๆ (ตัวอย่างที่ 4)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 8.1 (ตัวอย่างที่ 5)	เติมเชื้อสายพันธุ์ 55.5 (ตัวอย่างที่ 6)
0	6.90	6.90	6.90	6.90	6.90	6.90
6	6.90	6.90	6.90	6.90	6.90	6.90
12	6.90	6.95	6.95	6.90	6.95	6.95
18	6.95	7.00	7.05	6.95	6.95	7.00
24	7.00	7.10	7.15	6.95	7.00	7.05
30	7.05	7.20	7.30	7.00	7.10	7.15
36	7.10	7.35	7.45	7.05	7.25	7.25
42	7.10	7.45	7.50	7.10	7.35	7.35
48	7.05	7.50	7.50	7.10	7.45	7.45

ตาราง ค.15 ข้อมูลการทดลอง แลคกการลดปริมาณสารอินทรีย์ (ค่าซีไอดี), ปริมาณวัตถุแห้ง,
 ปริมาณแรงควัตถุ และ การเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรีย
 ลังเคราะห์แผลงสายพันธ์ุ 8.1 แบบกะในถังหมักแบบเปิด ภายใต้ภาวะไม่
 ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

เวลา (ชั่วโมง)	pH	COD (มก./ลิตร)	ปริมาณวัตถุแห้ง (กรัม/ลิตร)	ปริมาณแรงควัตถุ (มก. / กรัม นน.แห้ง)	
				คาร์ทีนอยด์	แบคทีเรียคลอโรฟิลล์
0	6.90	1120.13	0.1020	0.236	0.000
6	7.10	969.89	0.1840	1.567	3.329
12	7.20	877.78	0.2940	2.390	4.167
18	7.30	752.94	0.4065	2.522	5.274
24	7.40	616.28	0.5485	2.544	5.583
30	7.55	536.15	0.6848	2.635	6.708
36	7.70	496.55	0.7186	2.759	7.671
42	7.80	483.07	0.7042	2.822	7.393
48	7.80	474.57	0.6978	2.786	7.022

% COD removal = 57.63

อัตราการผลิตจำเพาะ = 0.050 ต่อชั่วโมง

ตาราง ค.16 ข้อมูลการทดลอง แล่งค่าครุชนิต่างๆและประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 0.13 กิโลกรัมซีโอดีต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน

ภาชนะบรรจุสารอินทรีย์เลี้ยง = 0.13 กก.ซีโอดี/ลบ.ม./วัน
 อัตราป้อนสารอินทรีย์เลี้ยง = 3.75 ลิตร/วัน
 COD เลี้ยง = 1083.78 มก./ลิตร
 ระยะเวลาป้อน = 192.0 ชั่วโมง
 ปริมาณวัตถุดิบ = 30 ลิตร
 ปริมาณยีสเซลล์ตอน = 8 ลิตร
 ความเข้มข้น = 3,000-4,000 สปอร์
 อุณหภูมิ = 38-40 องศาเซลเซียส

เวลา ชั่วโมง	ภาชนะบรรจุสารอินทรีย์ กก.ซีโอดี/ลบ.ม./วัน	อัตราการป้อนสารอินทรีย์ ลิตร/วัน	pH		COD มก./ลิตร			BOD มก./ลิตร			ปริมาณน้ำที่นำทิ้ง (ลิตร/ลิตร)			ปริมาณแอมโมเนีย (มก./ลิตร) และซีโอดี (มก./ลิตร)	
			inf.	eff.	inf.	eff.	% ลดลง	inf.	eff.	% ลดลง	ส่วนที่ 1	ส่วนที่ 2	ส่วนที่ 3	ค่าไนโตรเจน	ค่าซีโอดี
1	0.12	3.75	8.95	7.20	1004.08	581.78	42.08	788.87	260.00	54.34	0.2790	0.8975	0.0320	2.725	10.877
2	0.13	3.80	7.00	7.45	1020.03	452.23	55.87	788.87	280.00	82.17	0.4500	0.7855	0.0320	2.736	12.888
3	0.12	3.70	7.00	7.85	1004.78	368.00	63.28	788.87	280.00	68.09	0.5015	0.8800	0.0420	2.787	12.871
4	0.13	3.73	7.00	7.75	1072.81	307.17	71.27	788.87	190.00	75.22	0.8000	0.9290	0.0740	2.848	13.188
5	0.14	3.79	7.03	7.95	1083.25	285.41	73.70	788.87	140.00	81.74	0.8585	1.0029	0.0900	2.880	12.890
6	0.13	3.70	8.95	7.90	1080.83	236.04	78.08	788.87	125.00	83.70	0.7180	1.0058	0.1050	3.028	14.283
7	0.13	3.70	7.00	7.90	1080.18	180.40	82.47	788.87	85.00	88.81	0.8179	1.1000	0.1205	3.298	15.501
8	0.13	3.73	8.95	7.85	1084.00	127.90	81.40	788.87	80.00	88.57	0.8045	1.1540	0.1125	3.874	18.857
9	0.13	3.78	7.00	7.95	1088.20	127.80	81.21	788.87	85.00	88.81	0.8110	1.0948	0.1225	3.871	15.388
10	0.14	3.79	7.00	7.95	1100.12	204.00	81.48	788.87	90.00	88.28	0.7970	1.0885	0.1087	3.844	15.480
11	0.13	3.70	7.00	8.00	1083.70	123.55	82.14	788.87	85.00	88.81	0.7885	1.0885	0.1225	3.518	15.178
12	0.13	3.79	8.95	8.00	1088.81	210.00	80.20	788.87	90.00	88.28	0.8030	1.0075	0.1500	3.442	15.347

ส่วนที่ 1 เป็นตัวอย่างจากวัตถุดิบ

ส่วนที่ 2 เป็นตัวอย่างจากส่วนตอนต้นที่ส่วนล่างของถังหมักตอน

ส่วนที่ 3 เป็นตัวอย่างจากส่วนบนที่ขึ้นของถังหมักตอน

ตาราง ค.17 ข้อมูลการทดลอง แล่งค่าครรชิตต่างๆและประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 0.49 กิโลกรัมชีโอติต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน

ภาชนะบรรจุสารอินทรีย์ = 0.49 กก.ชีโอติ/พม.วัน
 อัตราป้อนสารอินทรีย์ = 13.74 ลิตร/วัน
 COD เฉลี่ย = 1077.8 มก./ลิตร
 ระยะเวลาป้อน = 52.3 ชั่วโมง
 ปริมาตรถังหมัก = 30 ลิตร
 ปริมาตรถังตกตะกอน = 8 ลิตร
 ความเข้มข้น = 3,000-4,000 มล./ลิตร
 อุณหภูมิ = 36-40 องศาเซลเซียส

เวลา ชั่วโมง	ภาชนะบรรจุสารอินทรีย์ กก.ชีโอติ/พม.วัน	อัตราการป้อนสารอินทรีย์ ลิตร/วัน	pH		COD มก./ลิตร			BOD มก./ลิตร			ปริมาณกากอินทรีย์แห้ง ความเป็นกรด			ปริมาณของแข็งรวม ความเป็นกรด	
			เช้า	เย็น	เช้า	เย็น	% remove	เช้า	เย็น	% remove	ส่วนที่ 1	ส่วนที่ 2	ส่วนที่ 3	ค่าไอพีเอส	แอมซีไอพีเอส
1	0.48	13.74	7.00	7.30	1050.82	519.59	50.55	833.33	320.00	81.80	0.4110	0.0652	0.0800	2.952	14.002
2	0.47	13.56	7.10	7.40	1048.98	479.11	54.27	833.33	290.00	86.40	0.5340	0.7450	0.1040	3.550	18.039
3	0.48	13.48	7.10	7.45	1076.00	389.59	63.91	833.33	200.00	78.00	0.8135	0.8410	0.0895	4.086	18.751
4	0.48	13.85	7.00	7.50	1004.58	364.08	69.73	833.33	185.00	80.20	0.7054	0.8250	0.0890	4.100	17.218
5	0.48	13.74	7.05	7.55	1048.98	283.87	72.94	833.33	140.00	83.20	0.8198	1.0207	0.0895	4.149	18.002
6	0.50	13.82	7.05	7.80	1088.52	207.74	80.92	833.33	115.00	88.20	0.8775	1.1425	0.1380	4.347	18.228
7	0.52	13.74	7.00	7.70	1130.55	180.33	84.05	833.33	80.00	88.20	1.0085	1.1790	0.1710	4.580	20.285
8	0.51	13.82	7.10	7.75	1115.23	184.08	83.48	833.33	85.00	89.80	1.0015	1.1840	0.1890	4.647	20.000
9	0.51	13.91	7.10	7.80	1100.55	190.70	82.87	833.33	75.00	91.00	0.9818	1.1780	0.1750	4.117	19.271
10	0.50	13.82	7.10	7.80	1094.00	187.78	82.84	833.33	80.00	90.40	0.8792	1.1545	0.1880	4.072	19.895
11	0.50	13.74	7.05	7.85	1085.45	193.35	82.18	833.33	85.00	89.80	0.8988	1.1415	0.1775	4.185	20.122
12	0.50	13.74	7.05	7.80	1085.30	204.83	81.13	833.33	85.00	89.80	0.8400	1.1500	0.1704	4.087	19.908

ส่วนที่ 1 เก็บตัวอย่างจากถังหมัก

ส่วนที่ 2 เก็บตัวอย่างจากส่วนตกตะกอนที่ด้านล่างของถังตกตะกอน

ส่วนที่ 3 เก็บตัวอย่างจากส่วนตกตะกอนที่ด้านบนของถังตกตะกอน

ตาราง ค. 18 ข้อมูลการทดลอง แสดงค่าครรชนต่างๆและประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 1.07 กิโลกรัมซีโอไลท์ต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน

- ภาชนะบรรจุสารอินทรีย์เฉลี่ย = 1.07 กก.ซีโอไลท์/บม.วัน
- อัตราป้อนสารอินทรีย์เฉลี่ย = 20.95 ลิตร/วัน
- COD เฉลี่ย = 1075.1 มก./ลิตร
- ระยะเวลาเก็บกัก = 14.0 ชั่วโมง
- ปริมาณของขี้ดัก = 30 ลิตร
- ปริมาณของกากตะกอน = 8 ลิตร
- ความเข้มข้น = 3,000-4,000 สก็ร์
- อุณหภูมิ = 38-40 องศาเซลเซียส

เวลา ชั่วโมง	ภาชนะบรรจุสารอินทรีย์ กก.ซีโอไลท์/บม.วัน	อัตราการป้อนสารอินทรีย์ ลิตร/วัน	pH			COD มก./ลิตร			BOD มก./ลิตร			ปริมาณน้ำที่ผลิตได้ ลิตร/ลิตร			ปริมาณของขี้ดัก มก./ปริมาณของขี้ดัก	
			init.	end.	% removal	init.	end.	% removal	init.	end.	% removal	ส่วนที่ 1	ส่วนที่ 2	ส่วนที่ 3	คาร์บอนอะซิด	แบคทีเรียโคลงอนิฟอร์ม
1	1.04	20.38	7.05	7.30	1050.08	483.81	54.40	803.23	280.00	87.83	0.4585	0.7945	0.1358	2.503	12.335	
2	1.10	30.24	7.00	7.45	1001.80	403.81	83.03	803.23	150.00	81.33	0.5020	0.8983	0.1400	2.812	14.061	
3	1.05	20.38	7.00	7.55	1070.98	323.82	89.78	803.23	120.00	85.06	0.8055	1.0474	0.1750	3.510	16.314	
4	1.02	20.38	7.00	7.65	1041.11	241.25	78.82	803.23	100.00	87.55	0.8285	1.0090	0.1580	3.814	19.228	
5	1.16	21.10	7.05	7.70	1115.23	198.42	82.21	803.23	85.00	89.42	0.8880	1.1245	0.1380	4.151	21.787	
6	1.07	20.38	7.00	7.75	1025.40	155.74	85.78	803.23	75.00	90.86	1.0213	1.1440	0.1885	4.887	24.808	
7	1.08	30.24	7.05	7.80	1075.45	148.08	88.23	803.23	70.00	91.29	1.1751	1.2280	0.1880	4.842	24.800	
8	1.08	30.24	7.10	7.90	1075.45	148.08	88.23	803.23	80.00	92.53	1.1700	1.2275	0.1743	4.848	24.450	
9	1.08	31.10	7.00	7.85	1048.08	150.19	85.70	803.23	80.00	92.53	1.1885	1.2255	0.1755	4.889	23.740	
10	1.08	20.38	7.00	7.90	1100.12	148.24	88.52	803.23	70.00	91.29	1.1885	1.2200	0.1755	4.707	23.508	
11	1.07	20.38	7.05	7.85	1088.52	156.72	85.80	803.23	85.00	91.91	1.1590	1.2195	0.1844	4.803	23.355	
12	1.04	30.24	7.05	7.80	1030.55	155.74	84.89	803.23	70.00	91.29	1.1810	1.2235	0.1751	4.700	23.770	

ส่วนที่ 1 เป็นตัวอย่างจากขี้ดัก

ส่วนที่ 2 เป็นตัวอย่างจากส่วนตะกอนที่ส่วนล่างของถังตกตะกอน

ส่วนที่ 3 เป็นตัวอย่างจากส่วนบนที่ขึ้นออกทางด้านตกตะกอน

ตาราง ค.19 ข้อมูลการทดลอง แสดงค่าครรชนต่างๆและประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 1.56 กิโลกรัมซีโอดีต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน

ความจุถังสารอินทรีย์แห้ง = 1.98 กก.ซีโอดี/ทonne-วัน
 อัตราป้อนสารอินทรีย์แห้ง = 42.17 ลิตร/วัน
 COD เฉลี่ย = 1110.74 มก./ลิตร
 ระยะเวลาปฏิกิริยา = 18.8 ชั่วโมง
 ปริมาตรถังหมัก = 30 ลิตร
 ปริมาตรถังตกตะกอน = 8 ลิตร
 ความเร็วผสม = 3,000-4,000 rpm
 อุณหภูมิ = 38-40 องศาเซลเซียส

เวลา ชั่วโมง	ค่าความจุถังสารอินทรีย์ กก.ซีโอดี/ทonne-วัน	อัตราค่าป้อนสารอินทรีย์ ลิตร/วัน	pH		COD มก./ลิตร			BOD มก./ลิตร			ปริมาณออกซิเจนที่บริโภค กิโลกรัม/ลิตร			ปริมาณของแข็ง มก./ทonne-วันแห้ง	
			inf.	eff.	inf.	eff.	% ลดลง	inf.	eff.	% ลดลง	ส่วนที่ 1	ส่วนที่ 2	ส่วนที่ 3	ค่าโพเทนเชียล	แบบที่บีบีคองโคปัสตีฟ
1	1.08	43.20	8.95	7.40	1180.23	808.21	47.86	853.33	325.00	81.80	0.3043	0.8985	0.1980	2.825	13.153
2	1.70	43.80	8.85	7.50	1184.34	579.84	50.20	853.33	300.00	64.84	0.4442	0.7540	0.1945	2.904	14.218
3	1.56	42.34	7.00	7.55	1105.97	498.87	55.07	853.33	270.00	88.28	0.5300	0.8133	0.2000	2.911	14.309
4	1.51	42.25	8.90	7.85	1075.00	422.33	60.71	853.33	230.00	73.05	0.8100	0.8945	0.2255	2.943	14.722
5	1.54	42.25	7.00	7.75	1068.87	375.00	65.81	853.33	190.00	77.73	0.8850	0.8010	0.2715	3.785	18.554
6	1.53	42.18	8.90	7.85	1065.30	298.77	72.58	853.33	145.00	83.81	0.7540	0.8450	0.2400	4.294	20.298
7	1.52	41.90	8.85	7.70	1085.45	213.12	80.37	853.33	110.00	87.11	0.8108	0.9000	0.2710	4.340	19.368
8	1.56	41.94	8.90	7.75	1120.45	214.55	80.85	853.33	110.00	87.11	0.8065	1.0830	0.2705	3.528	15.808
9	1.50	41.74	8.90	7.80	1085.45	220.30	79.70	853.33	120.00	85.84	0.7910	1.0134	0.2810	3.723	18.923
10	1.49	41.74	8.90	7.80	1075.00	217.03	79.81	853.33	115.00	88.52	0.8080	0.8858	0.2710	3.793	18.483
11	1.58	41.84	8.95	7.75	1138.19	234.82	79.35	853.33	120.00	85.84	0.8100	0.8879	0.2705	3.788	18.879
12	1.58	41.47	8.95	7.75	1129.57	229.57	79.88	853.33	125.00	85.33	0.7950	1.0042	0.2705	3.810	18.473

ส่วนที่ 1 เก็บตัวอย่างจากถังหมัก

ส่วนที่ 2 เก็บตัวอย่างจากถังตกตะกอนที่ส่วนล่างของถังตกตะกอน

ส่วนที่ 3 เก็บตัวอย่างจากส่วนบนที่ใส่น้ำจากถังตกตะกอน

ตาราง ค.20 ข้อมูลการทดลอง แสดงค่าตรวจวัดต่างๆและประสิทธิภาพของระบบหมักกึ่งอัตราการ บ้อนสารอินทรีย์ 1.97 กิโลกรัมซีโอทีต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน

- ภาชนะบรรจุสารอินทรีย์เฉลี่ย = 1.97 กก.ซีโอที/ลบ.ม./วัน
- อัตราป้อนสารอินทรีย์เฉลี่ย = 54.18 ลิตร/วัน
- COD เฉลี่ย = 1062.74 มก./ลิตร
- ระยะเวลาเก็บกัก = 13.2 ชั่วโมง
- ปริมาณกรดอินทรีย์ = 30 ลิตร
- ปริมาณกรดไขมัน = 8 ลิตร
- ความเข้มข้นของ = 3,000-4,000 ซีพี
- อุณหภูมิ = 38-40 องศาเซลเซียส

เวลา วัน	ภาชนะบรรจุสารอินทรีย์ กก.ซีโอที/ลบ.ม./วัน	อัตราการป้อนสารอินทรีย์ ลิตร/วัน	pH		COD มก./ลิตร			BOD มก./ลิตร			ปริมาณน้ำพริกแห้ง (ซีพี)ลิตร			ปริมาณผลผลิต (มก./ลบ.ม./ลบ.ม./วัน)	
			พร.	ศ.	พร.	ศ.	% removal	พร.	ศ.	% removal	ส่วนที่ 1	ส่วนที่ 2	ส่วนที่ 3	กากปืบน้อย	แบคทีเรียคอกโคปติส
1	2.08	53.57	6.90	7.30	1154.34	620.83	48.88	853.33	400.00	53.12	0.2800	0.4890	0.1755	2.590	11.007
2	1.83	53.74	6.90	7.40	1075.00	598.13	47.15	853.33	370.00	56.84	0.4075	0.5054	0.2481	2.287	10.287
3	2.02	53.74	7.05	7.90	1120.57	498.86	56.21	853.33	320.00	62.50	0.4321	0.6848	0.2328	2.362	10.736
4	2.03	53.57	7.05	7.80	1135.85	451.88	60.23	853.33	295.00	65.43	0.4075	0.7417	0.2690	2.414	11.561
5	1.85	54.00	7.10	7.70	1065.25	365.55	66.32	853.33	255.00	70.12	0.5745	0.6225	0.2577	2.563	11.815
6	2.03	54.00	7.10	7.75	1130.55	343.10	69.85	853.33	240.00	71.87	0.6510	0.6917	0.2715	2.774	12.021
7	1.98	53.57	7.05	7.70	1115.23	378.57	66.23	853.33	215.00	74.80	0.6440	0.6333	0.2734	2.863	12.279
8	1.96	54.00	6.90	7.75	1088.52	336.85	67.12	853.33	210.00	75.39	0.6490	0.6662	0.2645	2.775	11.827
9	1.83	54.43	6.95	7.70	1075.00	407.58	62.00	853.33	220.00	74.22	0.6820	0.6134	0.3170	2.775	11.872
10	1.85	55.64	7.00	7.80	1007.52	424.37	57.88	853.33	245.00	71.29	0.5531	0.6000	0.3481	2.875	11.525
11	1.98	55.21	7.05	7.75	1073.89	481.33	55.17	853.33	250.00	70.70	0.5304	0.6480	0.3620	2.718	11.343
12	1.90	55.30	7.05	7.80	1032.40	452.72	56.15	853.33	285.00	66.95	0.5705	0.6471	0.3831	2.648	11.258

ส่วนที่ 1 เก็บตัวอย่างจากถังหมัก

ส่วนที่ 2 เก็บตัวอย่างจากส่วนบนของถังหมัก

ส่วนที่ 3 เก็บตัวอย่างจากส่วนบนที่ถังหมัก

ตาราง ค.21 ข้อมูลการทดลอง แล่งค่าครรขันธ์ต่างๆและประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 2.41 กิโลกรัมซีโอต์ต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน

ภาชนะบรรจุสารอินทรีย์แห้ง = 2.41 กก.ซีโอต์/ลิตรนม-วัน
 อัตราป้อนสารอินทรีย์แห้ง = 87.21 ลิตร/วัน
 COD แล่ง = 1073.8 มก./ลิตร
 ความเข้มข้นซีโอต์ = 10.8 กรัม/ลิตร
 ปริมาณซีโอต์แห้ง = 30 ลิตร
 ปริมาณซีโอต์สด = 8 ลิตร
 ความเข้มข้น = 3,000-4,000 ซีพี
 จุดกัญญี = 38-40 องศาเซลเซียส

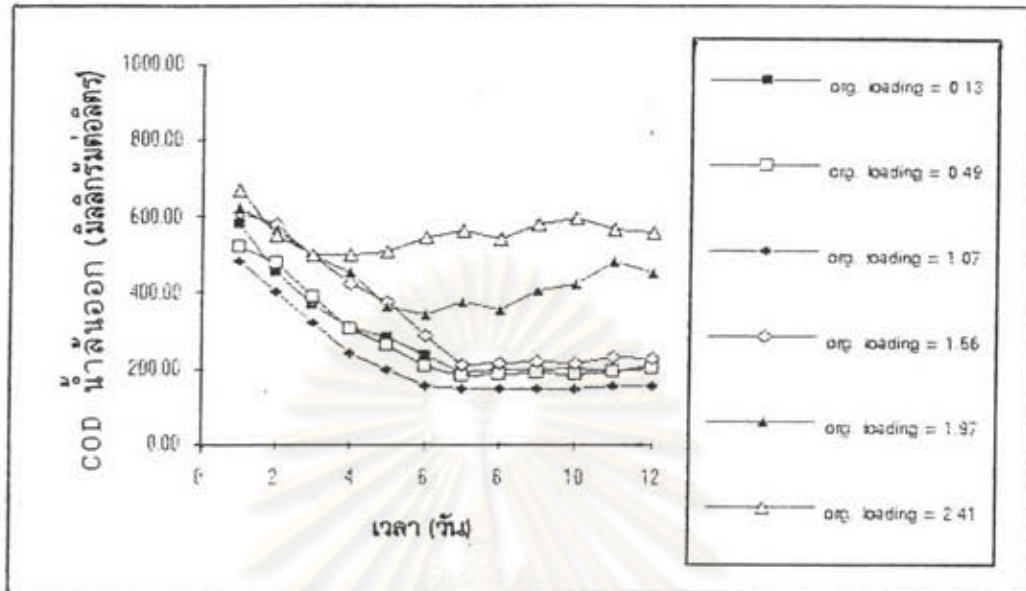
เวลา วัน	ภาชนะบรรจุสารอินทรีย์ กก.ซีโอต์/ลิตรนม-วัน	อัตราการป้อนสารอินทรีย์ ลิตร/วัน	pH			COD มก./ลิตร			BOD มก./ลิตร			ปริมาณน้ำที่ผลิตได้ ๓วัน/ลิตร			ปริมาณของแข็ง มก./กรัม-นม-แห้ง	
			inf.	sf.	% removal	inf.	sf.	% removal	ส่วนที่ 1	ส่วนที่ 2	ส่วนที่ 3	ค่าซีพีในซีพี	แบบซีพีในของแข็ง			
1	2.98	85.88	6.90	7.20	1180.34	888.87	43.85	848.87	395.00	53.25	0.2870	0.4500	0.2955	2.420	9.828	
2	2.28	85.23	6.75	7.30	1047.82	548.10	47.86	848.87	370.00	56.30	0.4080	0.5210	0.3000	2.411	11.108	
3	2.22	88.10	6.80	7.40	1009.32	500.00	50.47	848.87	350.00	58.88	0.4375	0.5750	0.2950	2.488	12.250	
4	2.32	88.33	6.85	7.50	1135.85	487.50	58.20	848.87	320.00	62.20	0.4887	0.5513	0.3148	3.012	13.898	
5	2.45	88.33	6.85	7.80	1102.73	507.80	53.95	848.87	328.00	61.81	0.5120	0.5325	0.3110	2.988	11.136	
6	2.43	88.98	6.90	7.70	1087.87	544.12	49.98	848.87	340.00	58.84	0.5251	0.7054	0.3257	2.878	12.808	
7	2.34	87.22	6.95	7.70	1000.00	561.71	43.83	848.87	355.00	58.07	0.4250	0.5380	0.3485	2.444	13.000	
8	2.44	87.39	6.90	7.85	1084.80	542.88	49.95	848.87	355.00	58.07	0.4540	0.5918	0.3830	2.228	12.892	
9	2.45	87.82	6.95	7.85	1083.23	580.45	48.42	848.87	365.00	58.89	0.4400	0.5135	0.3920	2.157	12.480	
10	2.38	88.28	6.90	7.70	1047.82	567.55	42.98	848.87	375.00	53.71	0.4520	0.8075	0.3425	2.188	12.100	
11	2.33	89.12	6.90	7.75	1010.15	588.45	43.82	848.87	365.00	58.89	0.4388	0.5750	0.3887	2.218	12.250	
12	2.58	70.85	6.95	7.75	1082.90	580.00	48.78	848.87	380.00	57.48	0.4534	0.5880	0.3875	2.173	12.479	

ส่วนที่ 1 เก็บตัวอย่างจากซีโอต์

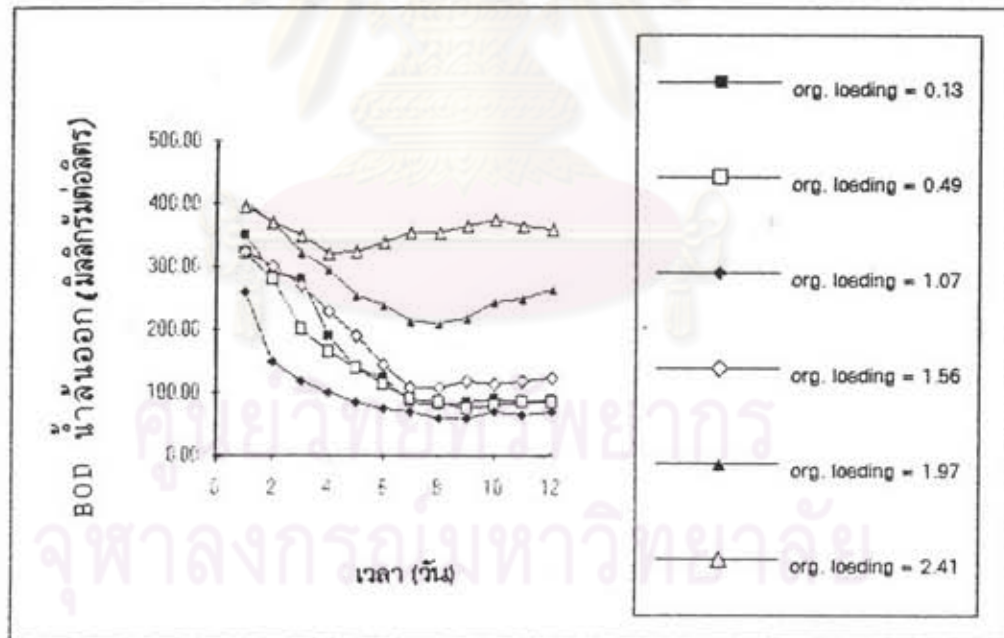
ส่วนที่ 2 เก็บตัวอย่างจากส่วนตะกอนที่ส่วนล่างของถังหมัก

ส่วนที่ 3 เก็บตัวอย่างจากส่วนบนที่ชั้นของกากอินทรีย์

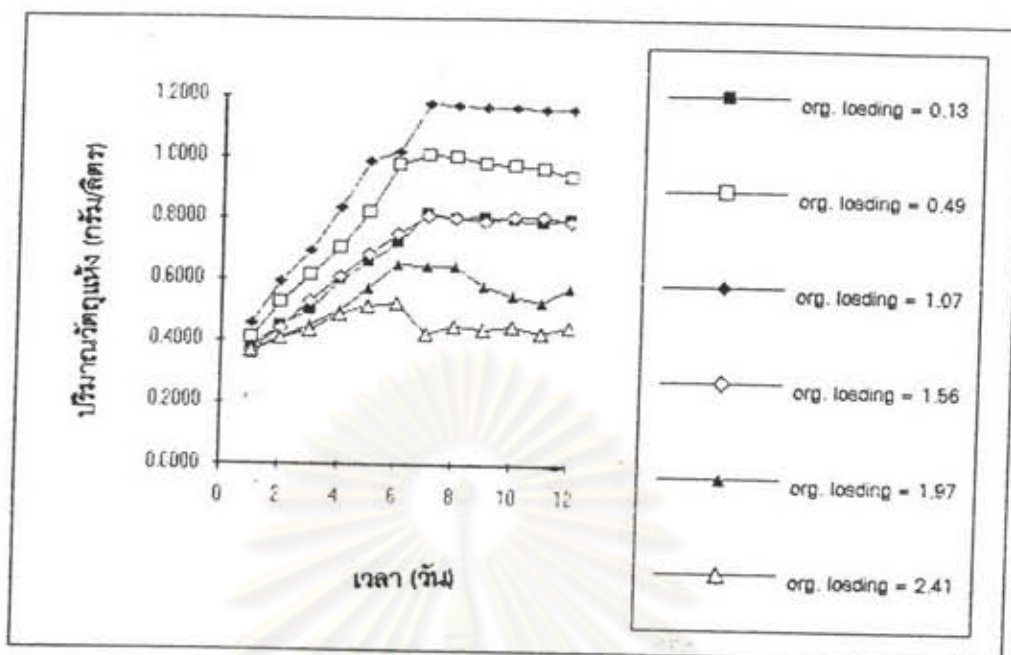
(ก)



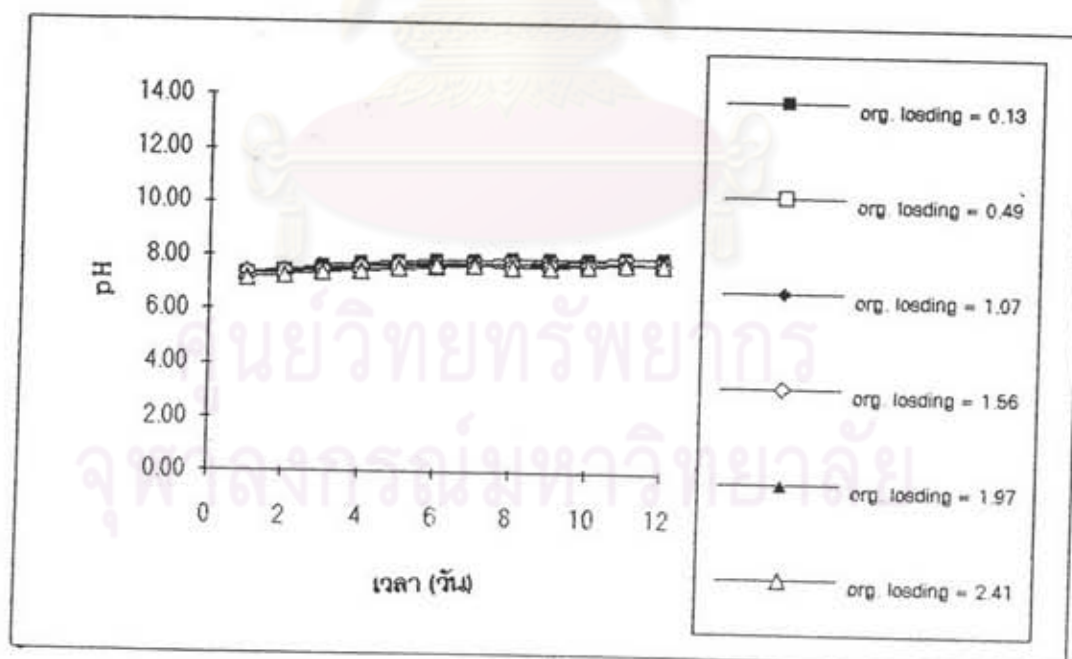
(ข)



รูปที่ ค.1 แสดงการลดปริมาณสารอินทรีย์ระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงหลายพันธุ์
 8.1 เติบโตอาหารแบบต่อเนื่องในถังหมักแบบเปิด ที่ภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ
 ภายใต้สภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
 (ก) ค่าซีโอดี และ (ข) ค่าบีโอดี

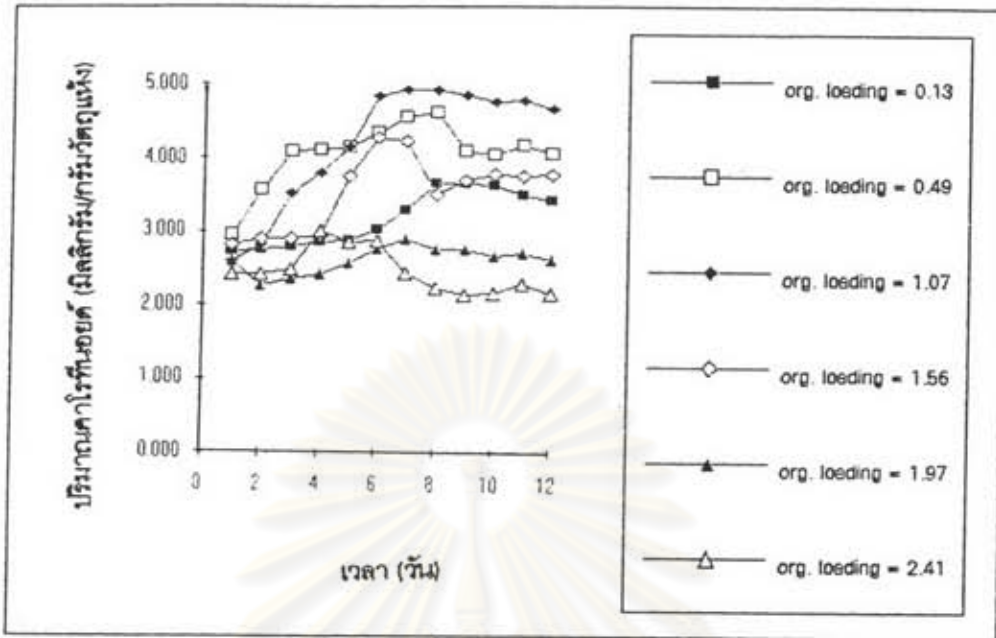


รูปที่ ค.2 แสดงปริมาณวัตถุแห้งระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงหลายพันธุ์ 8.1 เติบโตอาหารแบบต่อเนื่องในถังหมักแบบเปิด ที่ภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ภายใต้สภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

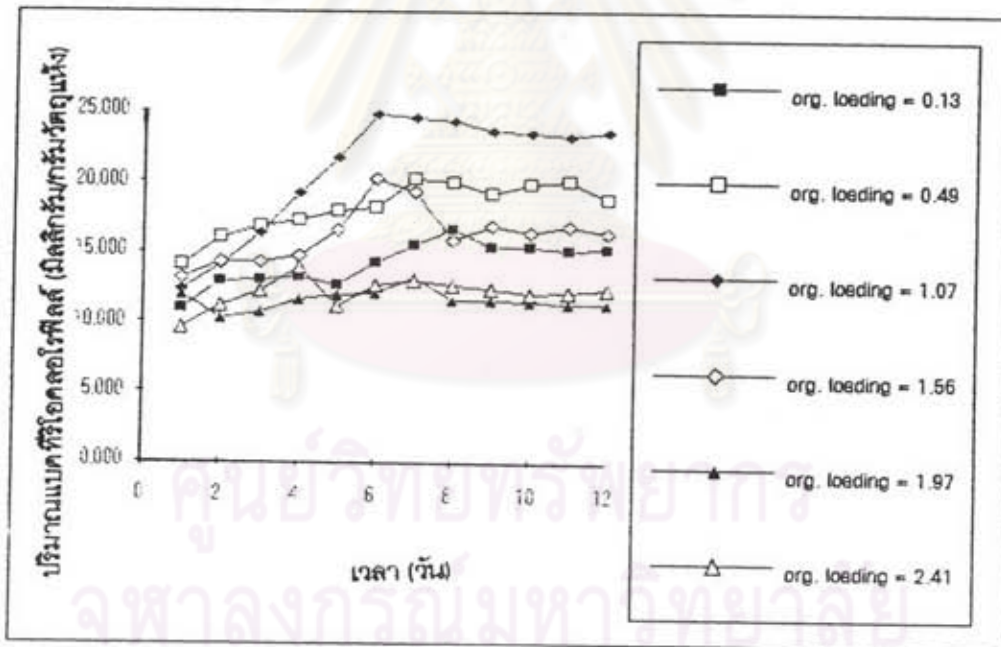


รูปที่ ค.3 แสดงการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชระหว่างการเจริญของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงหลายพันธุ์ 8.1 เติบโตอาหารแบบต่อเนื่องในถังหมักแบบเปิด ที่ภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ภายใต้สภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง

(ก)



(ข)



รูปที่ ค. 4 แสดงปริมาณแรงควัตถระหว่างการผลิตของแบคทีเรียสังเคราะห์แสงหลายพันธุ์ 8.1 เติมอาหารแบบต่อเนื่องในถังหมักแบบเปิด ที่ภาวะบรรทุกลำอินทรีย์ต่างๆ ภายใต้สภาวะไม่ปลอดเชื้อ อากาศน้อย-มีแสง
 (ก) คาโรทีนอยด์ และ (ข) แบคทีเรียโคลอโรฟิลล์

ภาคผนวก ง

ค่าความเบี่ยงเบนของข้อมูล

ตาราง ง.1 ค่าความเบี่ยงเบนของข้อมูลของครรชนีต่างๆที่ภาวะคงตัว

ภาระบรรทุกสารอินทรีย์		กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน	0.13	0.49	1.07	1.56	1.97	2.41
อัตราการป้อนสารอินทรีย์		ลิตร/วัน	3.75	13.74	29.95	42.17	54.18	67.31
ระยะเวลาเก็บกัก		ชั่วโมง	192.0	52.3	24.0	16.6	13.2	10.8
สารอินทรีย์ที่ป้อน	pH		3.68	0.58	0.54	0.55	0.90	0.39
	COD	มิลลิกรัมลิตร	1.53	1.63	2.39	2.39	3.66	3.84
	BOD	มิลลิกรัมลิตร	0	0	0	0	0	0
น้ำทิ้งหลังการบำบัด	pH		0.48	0.04	0.52	0.49	0.58	0.52
	COD	มิลลิกรัมลิตร	3.70	4.48	2.64	3.92	11.16	19.25
	BOD	มิลลิกรัมลิตร	4.39	6.20	1.85	5.19	9.49	2.09
ปริมาณวัตถุแห้งในถังหมัก		กรัมลิตร	1.24	6.44	0.51	1.00	7.98	2.71
ปริมาณของค์วัตถุ	คาโรทีนอยด์	มิลลิกรัมกรัมวัตถุแห้ง	4.26	6.04	2.00	6.14	3.20	4.88
	แบคทีเรียโคลอไรฟิแลนต์	มิลลิกรัมกรัมวัตถุแห้ง	3.42	2.70	2.17	7.30	5.25	2.55



ประวัติผู้เขียน

นางลาว ปิยะรัตน์ จนโกเศศ เกิดวันที่ 13 มกราคม 2513 ที่จังหวัดสมุทรสาคร
สำเร็จการศึกษาปริญญาตรีวิทยาศาสตร์บัณฑิต สาขาเทคโนโลยีทางชีวภาพ ภาควิชาเทคโนโลยี
ทางอาหาร คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ในปีการศึกษา 2533 และเข้าศึกษาต่อ
ในหลักสูตรวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต ที่จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เมื่อ พ.ศ. 2534



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย