



รายการอ้างอิง

ภาษาไทย

กรรมการ ลิริสิงห์ เคเมืองน้ำโ索 โครงการและการวิเคราะห์ กรุงเทพมหานคร

คณะสารสนเทศศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล 2525

กัณฑ์มาศ สุทธิเรืองวงศ์ การนำบันด้าเลี้ยโดยวิธีไฟฟ้าเคมีเพื่อกำจัดสารอินทรีย์
และสี วิทยานิพนธ์ปริญญามหาบัณฑิต จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2538.

ธงชัย พรมสวัสดิ์, บรรณาธิการ คู่มือวิเคราะห์น้ำทึ้ง, (กรุงเทพมหานคร :
สถาบันวิจัยสภาวะแวดล้อมจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย 2525).

พรรณน์ กรณ์สูต "การจัดการน้ำทึ้งที่มีสารอินทรีย์สูงมากด้วยเครื่องกรองแอน
แอโรบิกที่มีขั้นตัวกรองสูง วิทยานิพนธ์ปริญญามหาบัณฑิต จุฬาลงกรณ์
มหาวิทยาลัย, 2524.

โรงงานสุราไทยทำ รายงานการทดลองระบบกำจัดน้ำเสียประจำปี 2530

โรงงานสุชาแสงโสม รายงานผลการวิเคราะห์น้ำากล่าประจำปี 2535

สถาบันวิจัยสิ่งแวดล้อม สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์ และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย
"สรุปผลการทดลองกำจัดน้ำากล่าในห้องปฏิบัติการ" แนวทางการ
กำจัดจากโรงงานสุรากรรมสรรพสามิต สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์ และ
เทคโนโลยีแห่งประเทศไทย หน้า 1-73, 2525.

สุเมธ ชวเดช, "ระบบบำบัดน้ำเสียแบบไม่ใช้ออกซิเจนอิสระ" เอกสารวิชา
การของห้องปฏิบัติการวิศวสิ่งแวดล้อมและทรัพยากร สถาบันวิจัยวิทยา
ศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย, หน้า 1-32, 2529.

. เอกสารประกอบคำบรรยาย การฝึกอบรมเรื่อง "การควบคุมดูแล
ระบบบำบัดน้ำเสียแบบชีวภาพ ของโรงงานประกอบกิจการอาหารและ
เครื่องดื่ม" กรุงเทพมหานคร : 2529.

เสริมพล รัตสุข และ ไชยยุทธ กลืนสุคนธ์ "การกำจัดน้ำทึ้งจากโรงงาน
อุตสาหกรรม และแหล่งชุมชน" พิมพ์ครั้งที่ 2 กรุงเทพมหานคร :

โรงพิมพ์สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์ และ เทคโนโลยีแห่งประเทศไทย
2524.

อะเค็ว บุญญลิริ การนำบัตเตอร์จากการย้อมเօเօสีที่อุณหภูมิสูง
วิทยานิพนธ์ปริญญามหาบัณฑิต จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2537.

ภาษาอังกฤษ

Aoshima, I., Tozawa, Y., Ohmomo, S., and Ueda, K., "Production of Decolorization Activity for Molasses Pigment by Coriolus versicolor Ps4a." Agric. Biol. Chem., vol. 49(7), p.2041-2045, 1985.

Britz, T.J., Venter, C.A., and Tracey, R.P., "Anaerobic Treatment of Municipal Landfill Leachate using an Anaerobic Hybrid Digester." Biological Waste, vol.32 , p. 181-191, 1990.

Brock, T.D., Madigan, M.T. and Hall, L., Biology of microorganism 5th ed. New Jersey : Practical Hall, Englewood cliff, 1991.

Buswell, A.M. and Mueller, H.F., "Mechanism of Methane Fermentation." Industrial and Engineering Chemistry , vol. 44, p.550-552. 1952

Crawford, C.V. and Teletzke, G.H., " Performance of hybrid anaerobic process. " Proceedings 41st Ind Waste Conf., Purdue Univ. West Lafayette Ind., p. 196-203 , 1986.

Dague, R.R., " Digestion fundamental applied to digester recovery-two case studies." JWPCE, vol. 42, p.1667-1675, 1970.

- Eckenfeler,W.W., "Principle of Water Quality Management." CBI publishing Company, 1979.
- Eckfelder,W.W.Jr. and Fordd, D.L., Water Pollution Control Proceure and Laboratory, Pemberton Press, Austin: 1972.
- Ferguson,T.F., Eis,B.J., and Benjamin,M.M., "Neutralization in anaerobic treament of an acidic waste." Water Res, vol. 18, p.576-580, 1984.
- Gomya,T., Kato., Udaka,J., Horihoshi,M. and Fujimaki,M., "Chemical properties studies on melanoidins prepared from flycine-xylose system." Agric. Biol. Chem., vol. 36, p.123-132, 1972.
- Guiot,S.R., Kenedy,KJ.and Van den burg,L., "Comparision of the upflow anaerobic Sludge blantket and sludge bed filter concept. "Anaerobic treatment a grown up technology. Aquatech, Amsterdam, vol. 86, p. 15-19, 1986.
- _____. and Van den Berg,L. "Performance and biomass reten tion of an upflow anaerobic reactor combining a sludge blanket and a filter." Biotechnology lett., 6, p. 161-164, 1984.
- _____. and Van den Berg, L. Performance of an upflow anaerobic reactor combining a sludge blanket and a filter treating sugar waste. Biotechnol. Bioeng., vol. 27, p. 800-806, 1985.
- Hemens,J., Meiring, P.G., "Full-scale Anaerobic Digestion of Effluents from the production of Maize strach." Water Waste Treat, vol. 2, p. 16-18, 1962.

- Hertwig,K., Bergmann,H., Neiber,F., "Modelling and Design of Electrochemical cells for Waste Water Treatment." paper presented in Fourth World Congress of Chemical Engineering, Karlsruhe, p. 2-3, 1990.
- Jacob,A., "Energy Recovery from Wastewater Treatment System." p.259-272, 1980.
- Jayaden,J., "High Rate Anaerobic Treatment of Industrial Wastewater at Thermophilic condition." (Master's Thesis, Asian Institute of Technology), p.30-35, 1992.
- Kato,H., Tsuchida,H., "Estimation of melanoidin Structure by pyrolysis and oxidation." Prog.Fd Nutr. Sci., p. 147-156, 1981.
- Kirsch,E.G. and Sykes,R.M., "Anaerobic Digestion in Biological Waste Treatment." Progress in Industrial Microbiology, vol. 9, p. 155-237, 1971.
- Krocker,E.T., "Anaerobic Treatment Process Stability", WPCF, vol. 51, p.718, 1979.
- Lettinga,G., Van Velsen, A.F.M., Hobma, S.W., De Zeeuw, W.& Klapwijk, A., "Use Upflow Sludge Blanket (USB) Reactor Concept for Biological Wastewater Treatment Especially for Anaerobic Treatment." Biotechnology and Bioengineering, vol.22, p.699-734, 1980.
- Lier,J., "Thermophilic waste water treatment." Anaerobic Reactor Technology, International course on an aerobic waste water treatment, Jun. 26 - Aug. 7. Wageningen Agricultural University, p.67-68, 1991.

- Lieber,H.W., "Electrochemistry for Waste Water Treatment." paper presented in Fourth World Congress of Chemical Engineering, Karlsruhe, p. 1-2, 1990.
- Loehr,R.C., Pollution Control for Agriculture, New York: Academic club, 1977.
- Mc Carty,P.L., "Anaerobic Waste Treatment Fundamental, part I, Chemistry and Microbiology." Public Works, vol. 95, p. 107-112, 1964.
- _____. and Mc Kinney,R.E., "Volatile Acid Toxicity in Anaerobic Digestion." Jounal Water Pollution Control Federation, vol. 33, p. 3, 1961.
- Mendia,L., "Electrochemical Process for Waste Water Treatment." Wat.Sci.Tech., vol. 12, p.331-344, 1982.
- Molina,C., Rigel,C., Lacosete,G., "Electrochemical Treatment of Industrial Waste Water and Product: a good way for enviroment protection." paper presented in Fourth World Congress of Chemical Engineering, Karrule, p. 20, 1990.
- Murray,W.D., "Distribution of Methanogenic and Acidogenic Microorganism in a Stationary Fixed-Film Reactor." Proc.3rd European Congress on Biotechnology, Munich, Germany, vol. 3, p. 145-149, 1984.
- Ohmomo,S., Aoshima,Y., Tozawa,No., Sakurada,N., and Ueda, K., "Purification and Some Properties of Melanoidin Decolorizing Enzyme, p. 3-4, from Mycilia of Coriolus Versicolor Ps4a." Agric. Bilo. Chem., vol. 49(7), p. 2047-2053, 1985.

Ohmomo,S., Itoh,N., Watanabe,Y., Kaneko,Y., Tozawa,N., and Ueda,K., "Continuous Decolorization of Molasses Waste Water with Micillia of Coriolus vresicolor Ps 4a. "Agric. Biol. Chem., vol.49(9) p.2551-2555, 1985.

_____. Kainuma,M., Kamimura, K., Santhad Siriauntapiboon., Aoshima,I., and Pulsuk Attasampunna., "Adsorption of Melanoidin to the Mycelia o Aspergillus oryzae Y-2-34." Agric. Bioil. Chem., vol.52(2), p.381-386, 1988.

_____. Kaneko,Y., Santhad Siriauntapiboon., Prapisri Somchai., Pulsuk Atthasampunna., and Nakamura, I., "Decolorization of Molasses Waste Water by a Thermophillic strain, Aspergillus fumigatus G-2-6" Agri. Biol. Chem., vol.51(12), p.3339-3346, 1987.

_____. Wiwat Daengsubha., Yoshikawa,H., Yui,M., Nozaki, K., Nakajima,T. and Nakamura,I. "Screening of Anaerobic Bacteria with the ability ot Decolorize Molasses Melanoidin" Agric. Bio. Chem., vol.52(10), p.2429-2435, 1988.

_____. Yhikawa,H., Nozaki,K., Nakajima,T. and Nakamura, I., "Continuous Decolorization of Molasses Waste Water Using Immobilized Lactobaccilus hilgardii Cell." Agric. Biol. Chem., vol. 52(10), p.2437-2441, 1988.

Okada,N., Ohta,T., and Edbine,H., "Factor affecting The gel chromatogram patterns of non-dialyzable melanoidin during shacking in media." Nippon Nogei-

kagaka Kaishi, vol. 55, p. 407-414, 1981.

Pichon,M., Rouger,J., and Junet,E., "Anaerobic treatment of sulphur-conditioning effluents." Wat Sci Tech, vol. 20, p. 133-141, 1988.

Samson,R., Guiot,S.R., "Mixing characteristics and Performance of the Anaerobic Upflow Blanket Filter (UBF) Reactor." J. Chem. Tech. Biotechnol, vol. 35 B, p. 65-74, 1985.

Sanders,F.A. and Bloodgood,D.E., "Effect of Nitrogen to Carbon Ratio on Anaerobic Decomposition." Water Pollution Control Federation, vol.37, p.1741-1752. 1965.

Santhad Sirianuntapiboon., Prapisri Somchai., Ohmomo,S., and Pulsuk Attasampunna., "Screening of Filamentous Fungi Having the ability to Decolorize Molasses Pigment." Agric. Biol. Chem., vol. 52(2), p. 387-392, 1988.

Prapisri Somchai., Prakitsin Sihanonth., Pulsuk Attasampunna., Ohmomo,S., "Microbial Decolorization of molasses Waste Water by Mycelia Sterilia D 90." Agric. Biol. Chem., vol. 52(2), p. 393-398, 1988.

Sprece,R.L. and Mc Carty, P.L., "Nutrient Requirements and Biological Solids Accumulations in Anaerobic Digestion. " Proceeding of the Conference on Water Pollution Research Pergamon Press, New york, vol. 2, 1964.

Staford,O.A., Hankes, D.L. and Horton,R., Methane Production from waste Organic Matter, CRC Press Inc., Florida, 1980.

Takashi,K., Takekiko,K., Minoru,T., Kazuhiro,T., Kazuhiro,S., Kou,S., "Anaerobic treatment of thermal sludge conditioning liquor with granular sludge." Water Environment Research, Jan/Feb, vol. 65, p. 6-14, 1993.

Thirumurhi,D., "Effects of mixing Velcity of an anaerobic fixed filmed reactors." Water Res, vol. 22, p.517-523, 1988.

Ueda,K., "Search and Screening of Microorganisms Having Decolorizing Activity of Molasses Pigments." Microbial Utilization of Renewable Resources, P. 195-198, 1983.

Uhrich,D., "Method for removing dye stuffs from waste water." U.S. Patent Number 4,880,510, 1989.

Verink.J., Nitisorvit.S., Answangkul,M., Chartrakoon.S., Praserthongkorn,O., Jongpornpraseod,A., and Theinthong,B., "Pilot Plant Anaerobic Industrial Wastewater Treatment:Case Study at a Distillery." paper presented in the Workshop on Clean Technology at AIT, Bangkok, 7-9.11.1989.

Veronica,P.Migo., Masatoshi M., Ernesto J. Del Rosario., and Hiroshi K., "Decolorization of Molasses Waste Water Using an Inorganic Flocculant." Formentation and Bioengineering, vol.75, p.438-442, 1993.

- Warachack International Co.,Ltd., Technical papered,
"Klose-Clerox system:Wastewater treatment without
addition of chemical.", 1993.
- Watanabe,Y., Sugi,R., Tanaka,T., and Hayashida,S., " Enzy-
matic Decolorization of Melanoidin by Coriolus
sp. No.20. "Agric. Biol. Chem., vol. 46(6) p.1623
-1630, 1982.
- William,W., Thomas,Jr., Dryden,Va., David Lewis,J., "Water
clarification". U.S. Patent Number 4, 915, 846,
1990.
- Zeikus,J.G., Microbial population in digesters.In.D.A.
Stafford et.al.(eds.) Proceedings of the first
international symposium on anaerobic digestion.
London : Applied Science, 1979.



ภาคผนวก

ศูนย์วิทยบริการ
มหาลัยมหิดลวิทยาลัย

ภาคผนวก ก

ก 1 pH (pH)

วิธีการหาค่า pH วัดโดยตรงด้วยเครื่อง pH meter HANNA instruments 8417 ดังนี้

ใช้น้ำกลั่นนีดล้างแท่งแก้วอิเล็คโทรดให้สะอาด ใช้กระดาษทิชชูซูนิดเนื้อละเอียดซับน้ำให้แห้ง ปรับเครื่องมือให้ได้ค่ามาตรฐานตามคำแนะนำในคู่มือของเครื่อง ใช้น้ำกลั่นนีดล้างอิเล็คโทรดอีกครั้งซับน้ำให้แห้ง จุ่มแท่งแก้วอิเล็คโทรดลงในตัวอย่างน้ำตัวอย่าง รอให้ค่า pH คงที่แล้วอ่านค่า pH ที่ได้

หมายเหตุ : รายละเอียดนอกจากนี้ศึกษาได้จากคู่มือเฉพาะของเครื่อง

ก 2 ปริมาณของแข็งแขวนลอย (SS)

ที่มา ชงชัย พรมสวัสดิ์ (2525)

วิธีวิเคราะห์

อบกระดาษกรองไยแก้ว(Glass Microfibre Filter, Whatman GF/C) ให้แห้งที่อุณหภูมิ $103-105^{\circ}\text{C}$. ประมาณ 1 ชั่วโมง ทิ้งให้เย็นใน Desiccator แล้วชั่งท่าน้ำหนัก วางกระดาษกรองลงในกรวยบุคเนอร์ (Buchner funnel) ชั่งต่อกับเครื่องดูดอากาศ(SuctionApparatus) ใช้น้ำกลั่นนีดกระดาษกรองให้เปียกเพื่อให้ติดแน่นกับกรวยบุคเนอร์ กรองน้ำตัวอย่างตามปริมาตรที่เหมาะสม โดยอาศัยแรงดูดช่วยใช้น้ำกลั่นนีดล้างของแข็งที่ติดอยู่ช้างกรวยจนหมดและรอนกว่าจะแห้ง ปิดเครื่องดูดอากาศใช้ปากคีบกระดาษกรองใส่ถุงอะลูมิเนียมเล็กๆ นำไปอบที่อุณหภูมิ $103-105^{\circ}\text{C}$. ประมาณ 1 ชั่วโมง ทิ้งให้เย็นเท่าอุณหภูมิห้องใน Desiccator ชั่งท่าน้ำหนักที่เพิ่มขึ้น

วิธีคำนวณ

น้ำหนักสารที่เพิ่มขึ้น (มก.) $\times 1,000$

$$\text{ของแข็งแขวนลอย} = \frac{\text{ตัวอย่าง (มล.)}}{\text{ตัวอย่าง (มล.)}}$$

ก 3 ซีโอดี (COD)

ที่มา ชงชัย พรผลสวัสดิ์ (2525)

วิธีวิเคราะห์

ใส่ 0.4 กรัม $HgSO_4$ ลงในขวดกันกลมใส่ลูกแก้วเล็กๆ (Glass beads) 3-4 ลูก (เพื่อช่วยให้การเดือดเป็นไปโดยสม่ำเสมอ) เติมน้ำตัวอย่าง (ที่ผ่านการเชนติฟิวจ์ที่ 5,000 รอบต่อนาที นาน 10 นาทีและทำให้เจือจางตามอัตราส่วนที่เหมาะสมแล้ว) จำนวน 20 มล. เช่นเดิม 10 มล. ของสารละลายมาตรฐาน $0.25N K_2Cr_2O_7$ จากนั้นค่อยๆเติม 30 มล. ของสารละลาย $H_2SO_4 + Ag_2SO_4$ นำขวดกลับไปต่อเข้ากับคอนเดนเซอร์ที่เปิดน้ำหล่อเย็นไว้แล้วแก้วงขวดกลับเบาๆให้สารเคมีในขวดเข้ากัน รีฟลัคซ์ประมาณ 2 ชั่วโมง ทิ้งไว้เย็น ล้างคอนเดนเซอร์ด้วยน้ำกลั่น เติมน้ำกลั่นลงไปจนได้ปริมาตรประมาณ 140 มล. ทิ้งไว้ให้เย็น ໄตเตրท $K_2Cr_2O_7$ ที่เหลือด้วยสารละลาย $0.1N Fe(NH_4)_2(SO_4)_2$ ที่กรอบความเข้มข้นแน่นอนแล้วโดยใช้เฟอร์อิน (Ferroin) เป็นอินดิเคเตอร์ ทำแบลนค์ (Blank) โดยใช้น้ำกลั่นแทนน้ำตัวอย่าง

วิธีคำนวณ

(D-S) N $\times 8,000$

$$\text{ซีโอดี (มก./ลิตร)} = \frac{\text{มล.ตัวอย่าง}}{\text{มล.ตัวอย่าง}}$$

$$D = \text{มล. } Fe(NH_4)_2(SO_4)_2 \quad \text{ที่ใช้ໄตเตอร์แบลนค์}$$

$$S = \text{มล. } Fe(NH_4)_2(SO_4)_2 \quad \text{ที่ใช้ໄตเตอร์ที่น้ำตัวอย่าง}$$

N = นอร์มัลลิตี้ (Normality) ของ $\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2$

หมายเหตุ : กรณีที่มีการเจือจางน้ำตัวอย่าง ต้องนำค่า Dilution factor มาคูณด้วย

ก 4 กรดไขมันระบะ夷 (VFA)

ที่มา ชงชัย พรรณสวัสดิ์ (2525)

วิธีวิเคราะห์

ใช้น้ำตัวอย่างที่ผ่านการ เช่น ตริฟิวร์ ที่ 5,000 รอบต่อนาที นาน 10 นาที จำนวน 10 มล. ใส่ในชุดกลั่น เติมน้ำกลั่นลงในชุดกลั่นอีก 190 มล. เติม 1+1 H_2SO_4 5 มล. ต่อเข้ากับชุดกลั่นด้วยไอน้ำ จนได้ปริมาตร 150 มล. นำไปไตเตอร์ กับ 0.1 N NaOH ที่มีความเข้มข้นแน่นอน โดยใช้ฟิล์มฟทาลีน เป็นอินดิเคเตอร์

วิธีคำนวณ

ปริมาตร NaOH ที่ใช้ไตเตอร์ $\times \text{N} \times 60,000$

กรดระบะ夷 (มก./ลิตร) = _____
(ในรูปของกรดน้ำส้ม) มล. ตัวอย่าง

เมื่อ N = ความเข้มข้นของ NaOH ที่ใช้

ก 5 ค่าความเป็นด่าง (Alkalinity)

วิธีวิเคราะห์

ใช้น้ำตัวอย่างเดียวกันกับที่ใช้หาปริมาณกรดระบะ夷จำนวน 10 มล. ใส่ในบิกเกอร์ขนาด 300 มล. เติมน้ำกลั่นลงในบิกเกอร์ให้สารละลายน้ำทึบหมด

ปริมาตรเป็น 100 มล. วัดน้ำเชื่อมตัวอย่างน้ำ ได้เตอร์น้ำตัวอย่างด้วย 0.1 N HCl ที่รู้ความเข้มข้นแน่นอน จะได้น้ำเชื่อมเท่ากับ 4.00 โดยใช้ฟีเอชมิเตอร์และกวนด้วย Magnetic bar เป็นตัวกวาน

วิธีคำนวณ

$$\text{ปริมาตร HCL ที่ใช้ได้เตอร์} \times N \times 50,000 \\ \text{ค่าความเป็นด่าง (มก./ลิตร)} = \frac{\text{มล.ตัวอย่าง}}{\text{เมื่อ } N = \text{ความเข้มข้น HCl}}$$

ก 6 เอ็มแอลเอสเอส (Mixed Liquor Suspended Solids, MLSS)

วิธีวิเคราะห์

ใช้วิธีเดียวกับการหาปริมาณของแข็งแขวนลอย (SS) โดยใช้น้ำตัวอย่างจากแต่ละระดับภายนอกถังขยะเอลเอนบีมาหาค่า SS แล้วคำนวนตามสูตร ค่า MLSS นี้ควรวิเคราะห์ก่อนเปลี่ยนอัตราป้อนสารอินทรีย์ใหม่ทุกรั้งหรือเมื่อระบบมีปัญหา เช่น VFA สูงมาก COD ไม่ลดลง เพราะอาจมีสาเหตุมาจากแบคทีเรียในระบบ wash out อันจะทำให้ MLSS มีค่าน้อยกว่า 20,000 มก./ล. ซึ่งต้องดำเนินการแก้ไขต่อไป

วิธีคำนวณ

$$(SS_1 \times D_1) + (SS_2 \times D_2) + \dots + (SS_n \times D_n) \\ \text{MLSS (มก./ลิตร)} = \frac{D_1 + D_2 + \dots + D_n}{}$$

เมื่อ SS_1 (มก./ลิตร) = ตะกอนที่ จุดเก็บตัวอย่าง (Sampling port) ที่ 1

D_1 (เซนติเมตร) = ระยะจากก้นถังถึงจุดเก็บตัวอย่างที่ 1

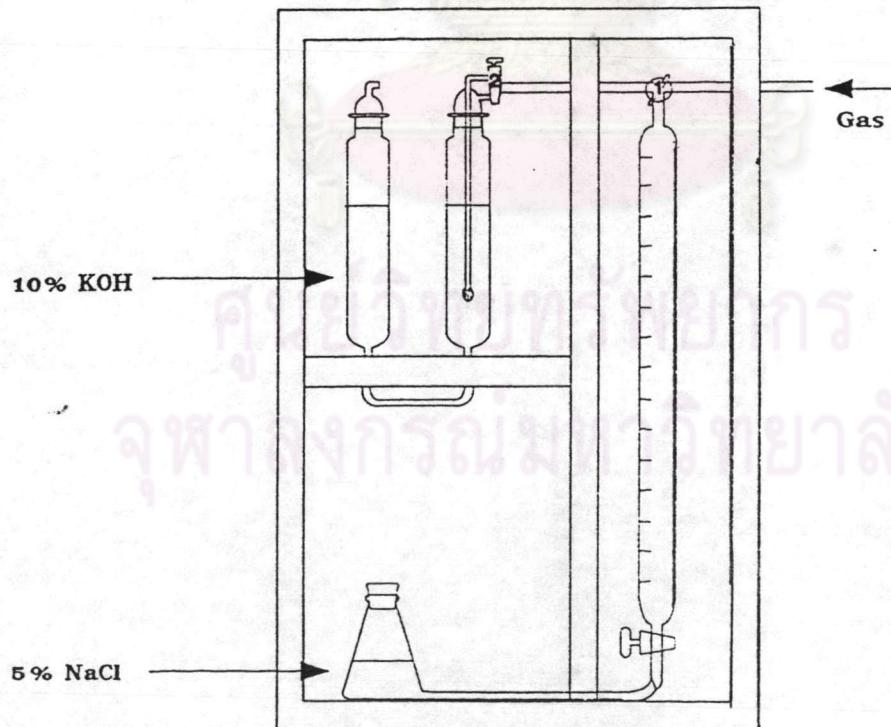
SS_n (มก./ลิตร) = ตะกอนที่ จุดเก็บตัวอย่าง (Sampling port) ที่ n

D_n (ซม.) = ระยะจากจุดเก็บตัวอย่างที่ n-1 ถึงจุดเก็บตัวอย่างที่ n

ก 7 องค์ประกอบของก๊าซชีวภาพ (CO_2 , CH_4)

วิธีวิเคราะห์

วิเคราะห์โดยตรงด้วยเครื่องมือ Orsat Gas Analyzer ดังแสดงในรูป ก.1 โดยมีวิธีดังต่อไปนี้ ใส่สารดูดซึมก๊าซ (10% KOH) ลงในภาชนะดูดซึม (absorption vessel) และใส่ 5% NaCl ลงในชุดปรับระดับให้มากพอที่เมื่อยกชุดปรับระดับให้สูงขึ้นถึงระดับเหนือเครื่องมือแล้ว NaCl จะเต็มบัวเรตพอตี เปิดวาล์ว 1 ให้ก๊าซชีวภาพเข้าไปแทนที่ NaCl ในบัวเรตบีตัวล้วง 1 เมื่อได้ก๊าซเป็นปริมาณที่ต้องการ อ่านปริมาณ (ให้เป็น A มล.) ต่อจากนั้นเปิดวาล์ว 1 เพื่อให้ก๊าซไหลผ่านไปสู่ภาชนะใส่สารดูดซึม โดยเมื่อเปิดวาล์ว 2 และยกชุดปรับระดับลงต่ำกว่าก๊าซชีวภาพจะไหลออกสู่บัวเรต ทำเช่นนี้ซ้ำไปมา 5-6 ครั้งจนสามารถอ่านปริมาตร NaCl ในบัวเรตได้คงที่ จดปริมาตร NaCl ที่อ่านได้ (ให้เป็น B มล.)



รูปที่ ก 1 Orsat Gas Analyzer

วิธีคำนวณ

$$\text{ปริมาตรก๊าซที่หายไป } (V_a - V_b) \times 100$$

$$\% \text{CO}_2 = \frac{\text{ปริมาตรก๊าซเริ่มต้น } V_a}{\text{ปริมาตรก๊าซที่หายไป } (V_a - V_b)}$$

V_a : ปริมาตรก๊าซเริ่มต้น

V_b : ปริมาตรก๊าซหลังผ่านสารละลายน้ำ 10% KOH

$$\% \text{CH}_4 = 100 - \text{ร้อยละของคาร์บอนไดออกไซด์}$$

หมายเหตุ ตัวเลข 5.2 เป็นตัวเลขเฉพาะสำหรับแต่ละเครื่อง

ก 8 การหาค่าดูดกลืนแสง และเปอร์เซนต์การจัดสี

ที่มา Ueda, K. 1983

นำตัวอย่างที่เป็นของเหลวมาเข้าเครื่องเซนทริฟิวจ์ แยกเอาตะกอนออกที่ความเร็วรอบ 10000 รอบต่อนาทีเป็นเวลานาน 15 นาที ดูดเอาเนื้อส่วนใส 1.0 มิลลิลิตร มาเจือจางด้วยสารละลายน้ำอะซิเตทบัฟเฟอร์ (Acetate buffer) 0.1 มิลลิกรัม ปริมาตร 9 มิลลิลิตร วัดความเข้มข้นของลีดโดยนำไปอ่านค่าดูดกลืนแสงด้วยเครื่องสเปคโตรโฟโตมิเตอร์ที่ความยาวคลื่น 475 นาโนเมตร

การคำนวณ

$$(A - B) \times 1,000$$

$$\% \text{ การจัดสี} = \frac{(A - B) \times 1,000}{A}$$

A = ค่าดูดกลืนแสงก่อนการจัดสี

B = ค่าดูดกลืนแสงหลังการจัดสี

เครื่องเซนทริฟิวจ์ที่ใช้ ยี่ห้อ TEC รุ่น HN-S

เครื่องสเปคโตรโฟโตมิเตอร์ที่ใช้ ยี่ห้อ shimadzu รุ่น 160A

ภาคผนวก ช

ข.1 การคำนวณประสิทธิภาพของระบบ

ข.1.1 ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี (COD Removal)

(ซีโอดีเข้า - ซีโอดีออก) x 100

$$\text{ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี} = \frac{\text{ซีโอดีเข้า}}{\text{ซีโอดีเข้า}} \times 100$$

ข.1.2 ประสิทธิภาพการผลิตก๊าซชีวภาพ (Biogas Yield)

ข.1.2.1

ก๊าซชีวภาพที่เกิดขึ้นต่อวัน m.³/วัน

$$\text{ประสิทธิภาพการผลิตก๊าซ} = \frac{\text{ปริมาณครั้งยูบีเอฟ}}{\text{ปริมาณครั้งยูบีเอฟ}} = \frac{\text{ม.}^3}{\text{ม.}^3}$$

ข.1.2.2

ก๊าซชีวภาพที่เกิดขึ้นต่อวัน m.³

$$\frac{\text{—————}}{\text{—————}} = \frac{\text{—————}}{\text{—————}}$$

Vx(ซีโอดีเข้า - ซีโอดีออก) กก. ซีโอดีที่ถูกกำจัด

V : อัตราการไหลของสารอินทรีย์

1.1.2.3

ก้าวชีวภาพที่เกิดขึ้นต่อวัน ม.๓

V x ชีโอดีเข้า กก.ชีโอดีเข้า

๑.๑.๓ ประสิทธิภาพการผลิตกําชีเคน (Methane Yield)

1.1.2.1

ก้าชเมืองที่เกิดขึ้นต่อวัน ม.% / วัน

ปริมาตรถั้งยนีเอฟ ๓ ม.

3.1.2.2

ก้าชมีเรนท์เกิดขึ้นต่อวัน

Vx (ชีโอดีเข้า-ชีโอดีออก) กก. ชีโอดีที่ถูกกำหนด

V: อัตราการไฟลของสารอินทรีย์

2.1.2.3

ก้าวมีชีวิตรักษาสุขภาพต่อไป
ม. ๓

V x ชีโอดีเข้า กก.ชีโอดีเข้า



ช.2 การคำนวณอัตราป้อนสารอินทรีย์

$V_n \times \text{ชีโอดีของน้ำากากล่า}$

$$V_o = \frac{V_n \times 1,000}{V_t}$$

V_o : อัตราป้อนสารอินทรีย์ (Organic Loading) ลิตร/วัน

V_n : อัตราการไหลของน้ำากากล่า มก./ลิตร

V_t : ปริมาตรถังขยะเบฟ ลิตร

ภาคผนวก ๔

ข้อมูลการทดลอง

ตารางที่ ค.1 และรูปที่ ค.1 แสดงค่าดัชนีต่างๆของระบบหมักทดลองญี่ปุ่นอ่อน ที่อัตราป้อนสารอินทรีย์ 1.23 กก.ชีโอดี/ม³.วัน ที่เวลาต่างๆ

ตารางที่ ค.2 และรูปที่ ค.2 แสดงค่าดัชนีต่างๆของระบบหมักทดลองญี่ปุ่นอ่อน ที่อัตราป้อนสารอินทรีย์ 2.36 กก.ชีโอดี/ม³.วัน ที่เวลาต่างๆ

ตารางที่ ค.3 และรูปที่ ค.3 แสดงค่าดัชนีต่างๆของระบบหมักทดลองญี่ปุ่นอ่อน ที่อัตราป้อนสารอินทรีย์ 5.07 กก.ชีโอดี/ม³.วัน ที่เวลาต่างๆ

ตารางที่ ค.4 และรูปที่ ค.4 แสดงค่าดัชนีต่างๆของระบบหมักทดลองญี่ปุ่นอ่อน ที่อัตราป้อนสารอินทรีย์ 7.53 กก.ชีโอดี/ม³.วัน ที่เวลาต่างๆ

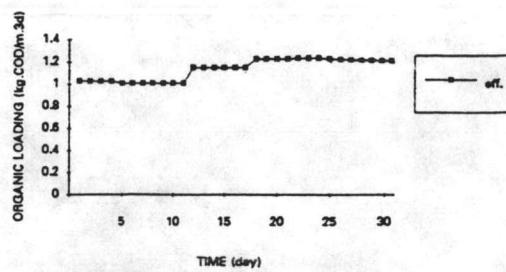
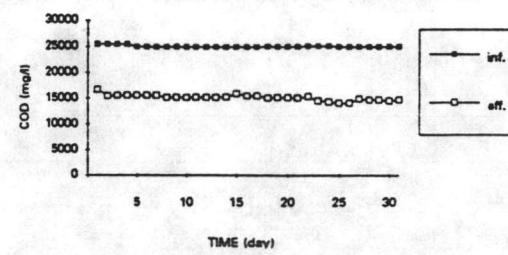
ตารางที่ ค.5 และรูปที่ ค.5 แสดงค่าดัชนีต่างๆของระบบหมักทดลองญี่ปุ่นอ่อน ที่อัตราป้อนสารอินทรีย์ 10.08 กก.ชีโอดี/ม³.วัน ที่เวลาต่างๆ

ตารางที่ ค.6 และรูปที่ ค.6 แสดงค่าดัชนีต่างๆของระบบหมักทดลองญี่ปุ่นอ่อน ที่อัตราป้อนสารอินทรีย์ 13.17 กก.ชีโอดี/ม³.วัน ที่เวลาต่างๆ

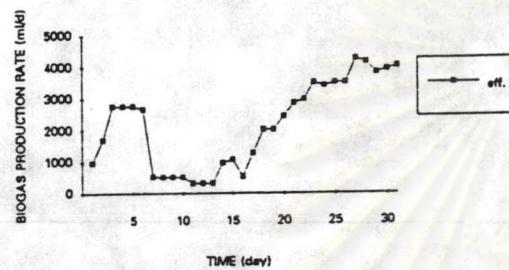
ตารางที่ ค.7 และรูปที่ ค.7 แสดงค่าดัชนีต่างๆของระบบหมักทดลองญี่ปุ่นอ่อน ที่อัตราป้อนสารอินทรีย์ 15.75 กก.ชีโอดี/ม³.วัน ที่เวลาต่างๆ

ตารางที่ ค.8 การเปลี่ยนแปลง OD₄₇₅ ของระยะเวลาเก็บตัวอย่างน้ำากล้าที่ผ่านระบบบำบัดเคมีไฟฟ้า (ชม.) ต่างๆที่ระยะเวลาเก็บกักต่างๆ ก่อนเข้าสู่สภาวะคงที่

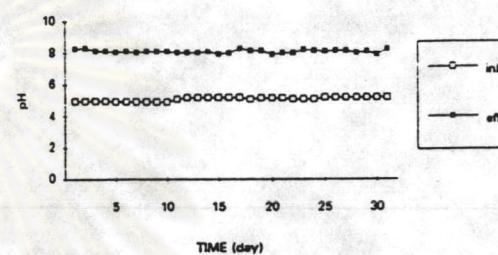
ตารางที่ ค.9 การเปลี่ยนแปลง OD₄₇₅ ของระยะเวลาเก็บตัวอย่างน้ำากล้าที่ผ่านระบบบำบัดเคมีไฟฟ้า (ชม.) ต่างๆที่ค่ากราฟแลไฟฟ้า (แอมป์) ต่างๆ ก่อนเข้าสู่สภาวะคงที่ (เวลาเก็บกักคงที่ 0.66 ชม.)

อัตราป้อนสารอินทรีย์ (กก.ชีโอดี/ม³.วัน)

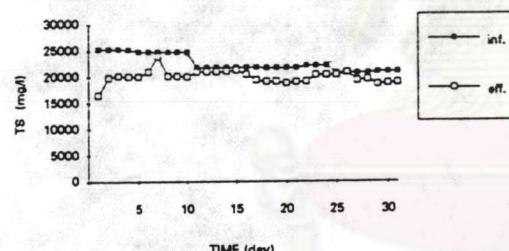
ปริมาณสารอินทรีย์ ชีโอดี. (มก./ล.)



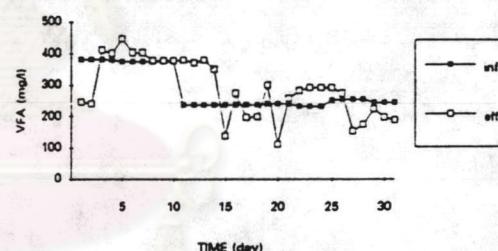
อัตราการผลิตก๊าซชีวภาพ (มล./วัน)



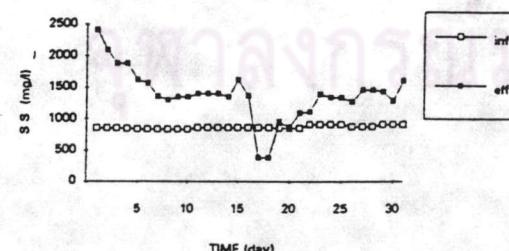
ค่าความเป็นกรดด่าง



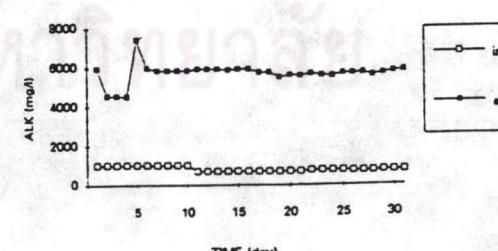
ช่องแข็งหังหมุด (มก./ล.)



ปริมาณกรดอินทรีย์ระเหย (มก./ล.)

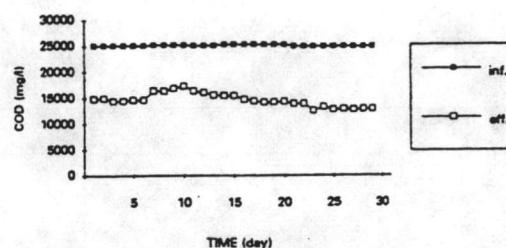
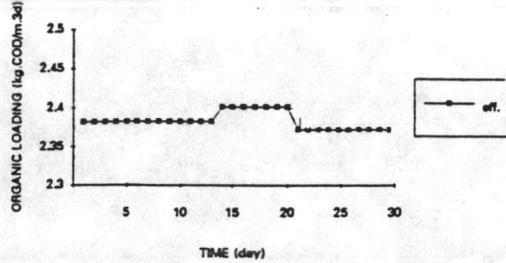


ช่องแข็งแขวนลอย (มก./ล.)

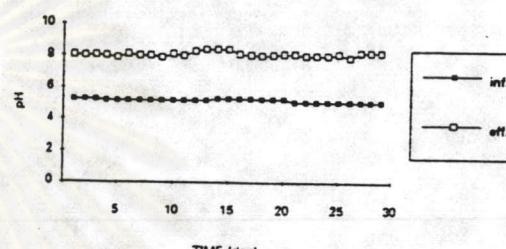
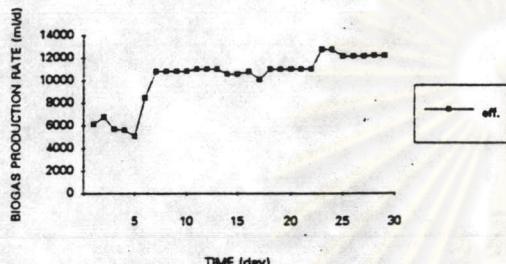


ค่าความเป็นด่าง (มก./ล.)

รูปที่ ค.1 โครงสร้างต่างๆของระบบหมักหดลองขับ เอกพิธ อัตราป้อนสารอินทรีย์ 1.21 กก.ชีโอดี/ม³.วัน ที่เวลาต่างๆ

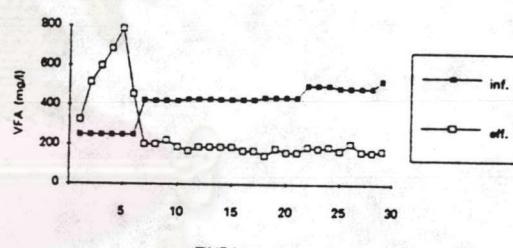
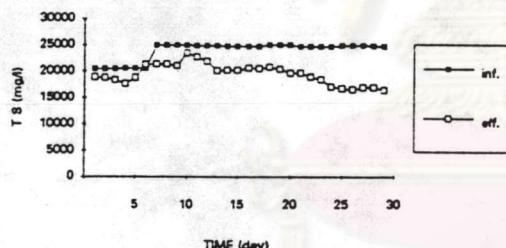


อัตราป้อนสารอินทรีย์ (กก.ชีโอดี/ ม^3 .วัน) ปริมาณสารอินทรีย์ ชีโอดี. (มก./ล.)



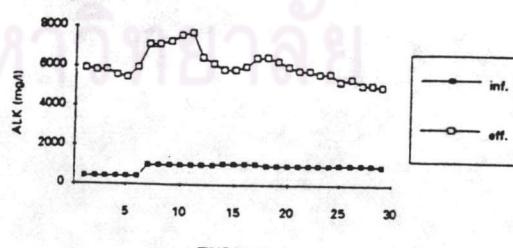
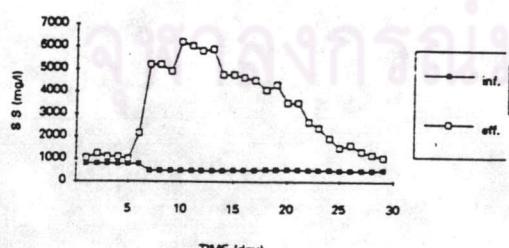
อัตราการผลิตแก๊สชีวภาพ (มล./วัน)

ค่าความเป็นกรดด่าง



ของแข็งทั้งหมด (มก./ล.)

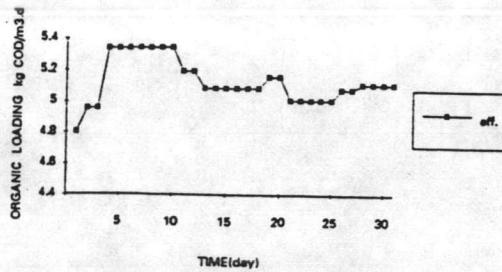
ปริมาณกรดอินทรีย์ระเหย (มก./ล.)



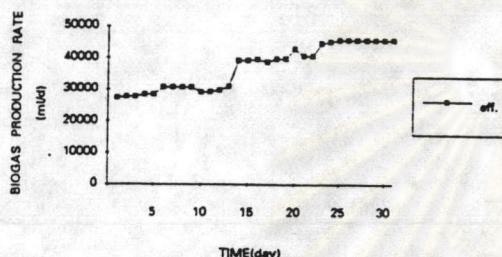
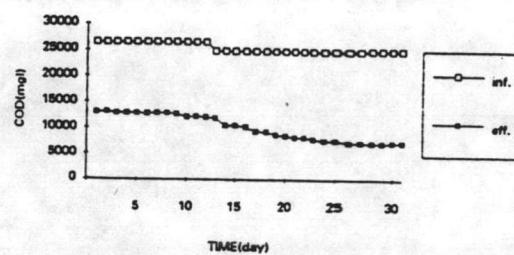
ของแข็งแχวนลอย (มก./ล.)

ค่าความเป็นด่าง (มก./ล.)

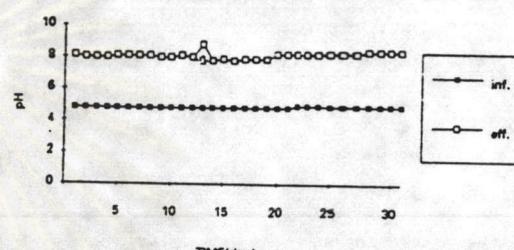
รูปที่ ค.2 โครงสร้างด่างๆของระบบหมักกัดลองยูบีเพื่ออัตราป้อนสารอินทรีย์ 2.36 กก.ชีโอดี/ ม^3 .วัน ที่เวลาต่างๆ



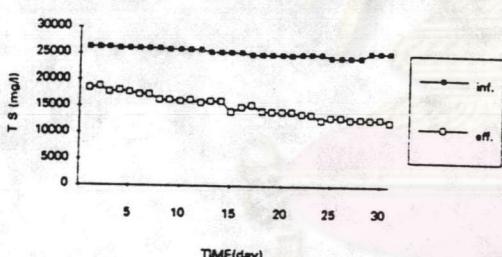
อัตราป้อนสารอินทรีย์ (กก.ชีโวตี/ม³.วัน) ปริมาณสารอินทรีย์ ชีโวตี.(มก./ล.)



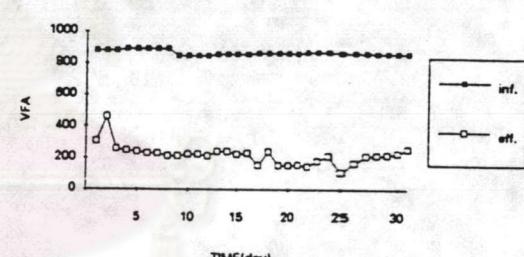
อัตราการผลิตแก๊สชีวภาพ (มล./วัน)



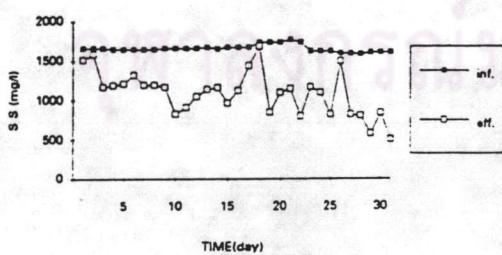
ค่าความเป็นกรดด่าง



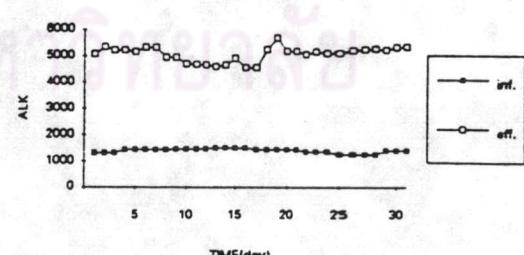
ช่องแข็งหังหมด (มก./ล.)



ปริมาณกรดอินทรีย์ระบุ (มก./ล.)

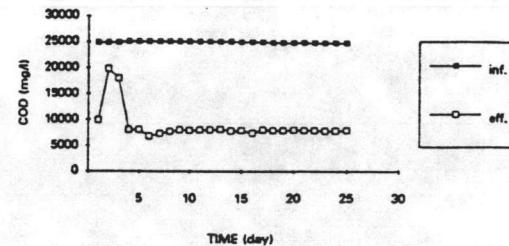
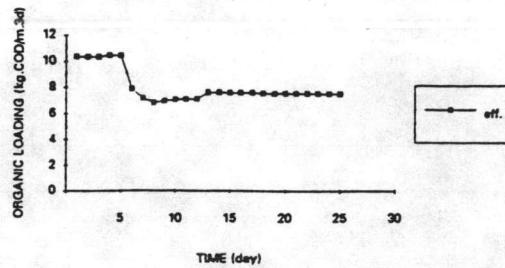


ช่องแข็งแขวนลอย (มก./ล.)

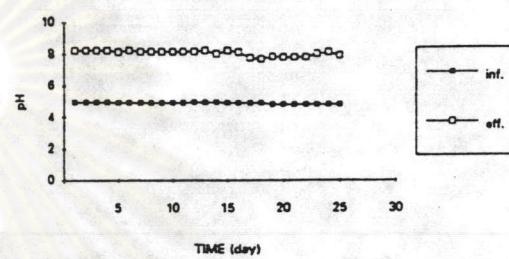
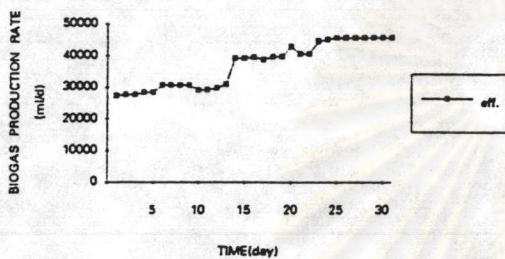


ค่าความเป็นด่าง (มก./ล.)

รูปที่ ค.3 ตารางนี้ต่อไปนี้ของระบบหมักกลวงซึ่งเป็นเอนท์อัตราป้อนสารอินทรีย์ 5.07 กก.ชีโวตี/
ม³.วัน ที่เวลาต่างๆ

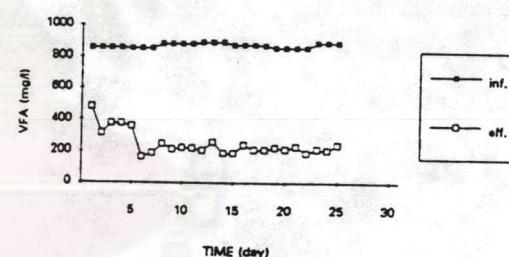
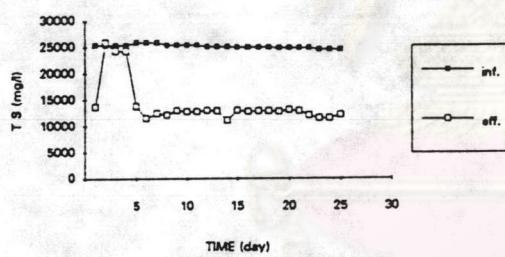


อัตราป้อนสารอินทรีย์ (กก.ชีโอดี/ m^3 .วัน) ปริมาณสารอินทรีย์ ชีโอดี. (มก./ล.)



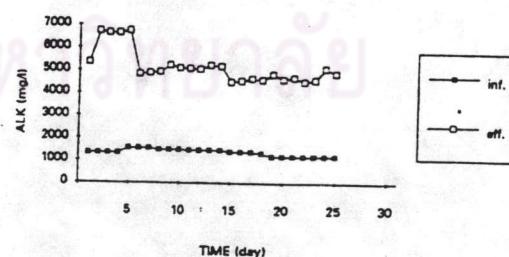
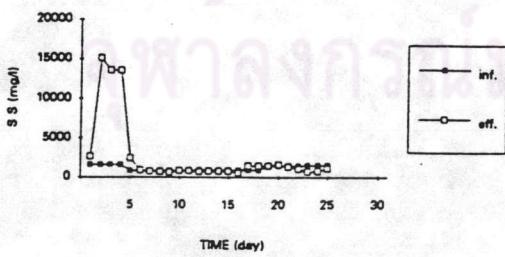
อัตราการผลิตก๊าซชีวภาพ (มล./วัน)

ค่าความเป็นกรดด่าง



ช่องแข็งทั้งหมด (มก./ล.)

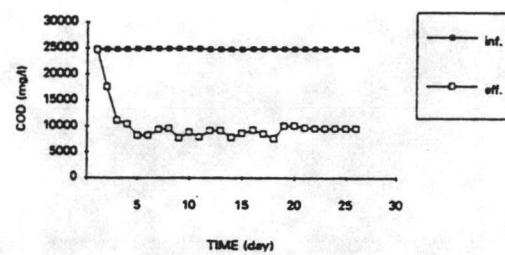
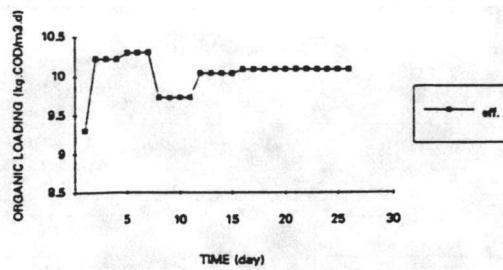
ปริมาณกรดอินทรีย์ระเหย (มก./ล.)



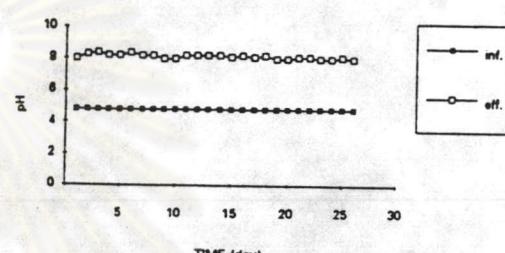
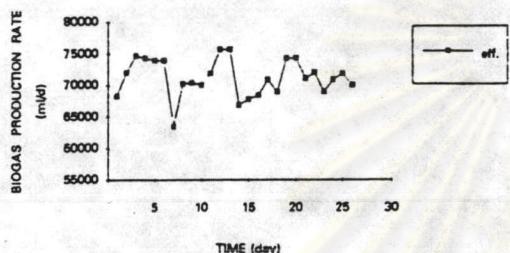
ช่องแข็งแขวนลอย (มก./ล.)

ค่าความเป็นด่าง (มก./ล.)

รูปที่ ค.4 โครงสร้างต่างๆของระบบหมักหดลองยับเบฟก่ออัตราป้อนสารอินทรีย์ 7.53 กก.ชีโอดี/ m^3 .วัน ที่เวลาต่างๆ

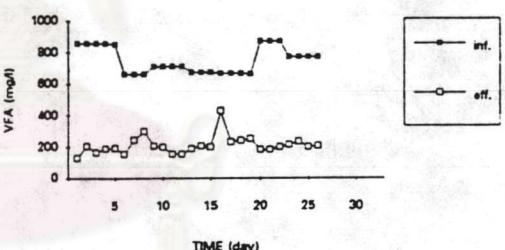
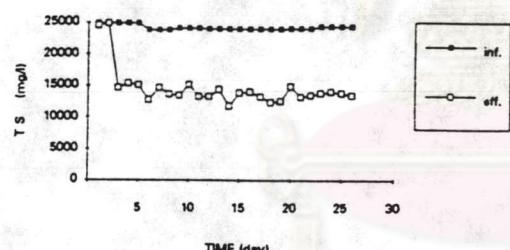


อัตราป้อนสารอินทรีย์ (กก.ชีโอดี/ ม^3 :วัน) ปริมาณสารอินทรีย์ ชีโอดี. (มก./ล.)



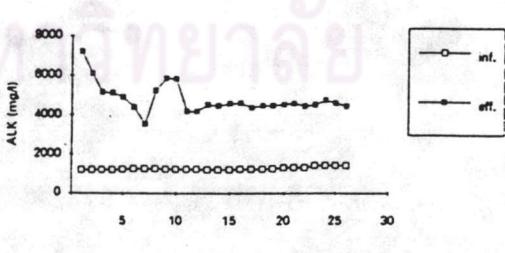
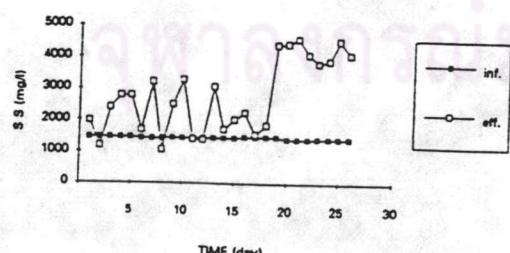
อัตราการผลิตแก๊สชีวภาพ (มล./วัน)

ค่าความเป็นกรดด่าง



ช่องแข็งหงหงด (มก./ล.)

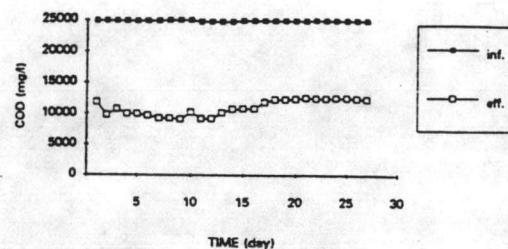
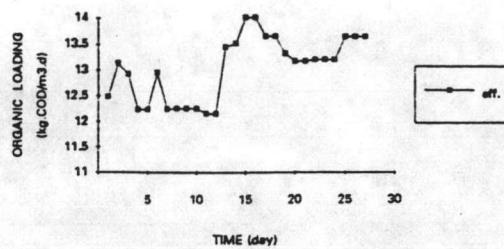
ปริมาณกรดอินทรีย์ระเหย (มก./ล.)



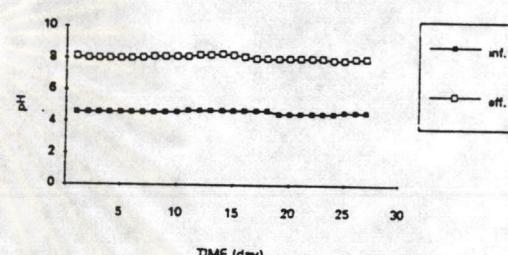
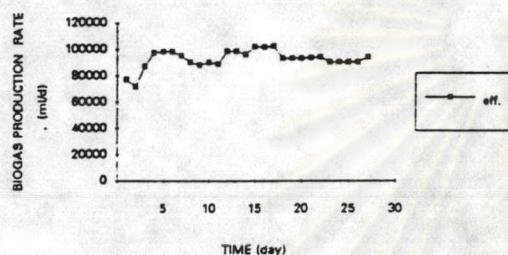
ช่องแข็งแขวนลอย (มก./ล.)

ค่าความเป็นด่าง (มก./ล.)

รูปที่ ค.5 ดรรชนีด่างๆของระบบหมักดองชีบี เอฟที่อัตราป้อนสารอินทรีย์ 10.08 กก.ชีโอดี/ ม^3 .วัน ที่เวลาต่างๆ

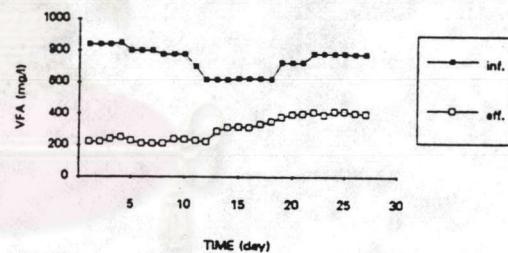
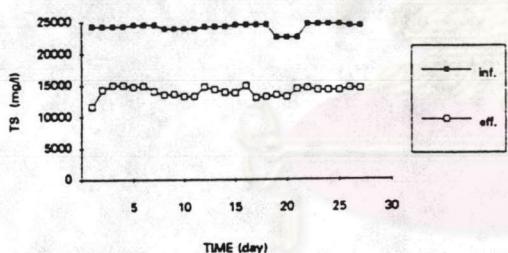


อัตราบ้านสารอินทรีย์ (กก.ชีโอดี/ม³.วัน) ปริมาณสารอินทรีย์ ชีโอดี. (มก./ล.)



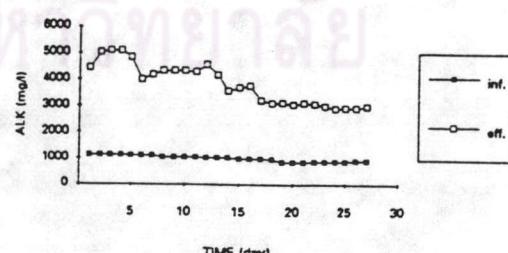
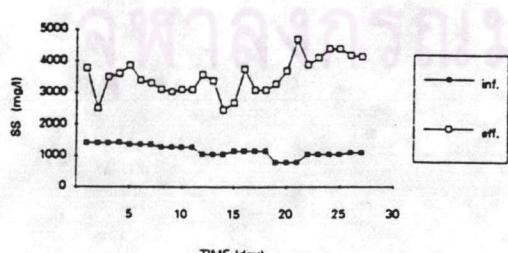
อัตราการผลิตก๊าซชีวภาพ (มล./วัน)

ค่าความเป็นกรดด่าง



ช่องแข็งทั้งหมด (มก./ล.)

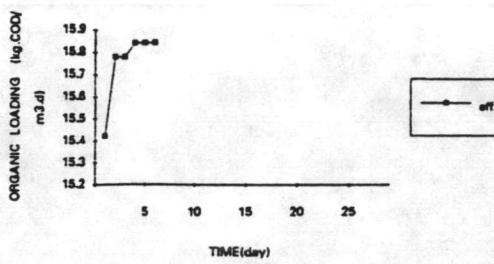
ปริมาณกรดอินทรีย์ระเหย (มก./ล.)



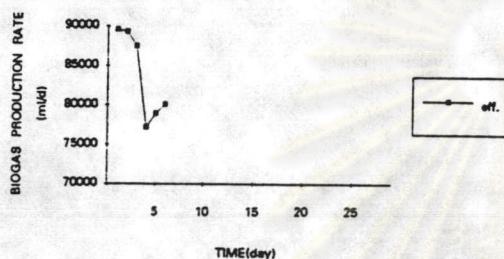
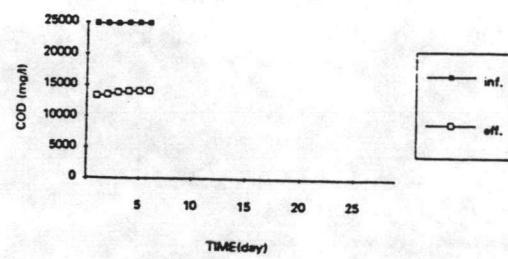
ช่องแข็งแขวนลอย (มก./ล.)

ค่าความเป็นกรดด่าง (มก./ล.)

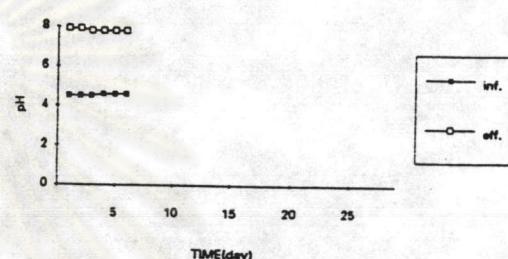
รูปที่ ค.6 ตระชนีต่างๆของระบบหมักกลองขึ้นบีเอนฟ้อตราบ้านสารอินทรีย์ 13.17 กก.ชีโอดี/ม³.วัน ที่เวลาต่างๆ



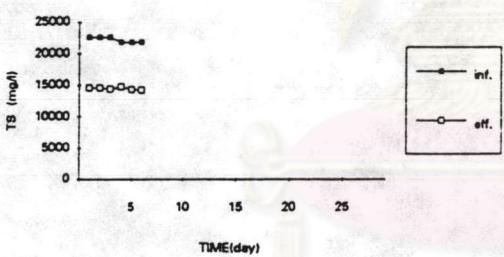
อัตราป้อนสารอินทรีย์ (กก.ชีโวตี/ m^3 .วัน) ปริมาณสารอินทรีย์ ชีโวตี. (มก./ล.)



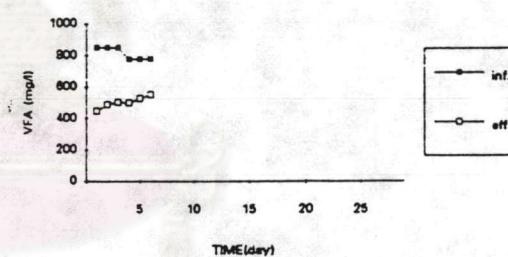
อัตราการผลิตก๊าซชีวภาพ (มล./วัน)



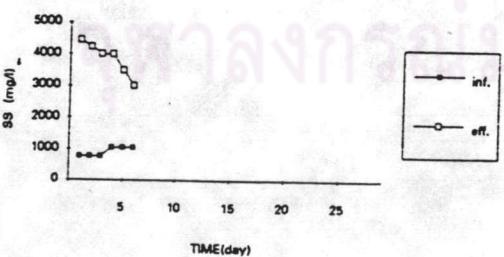
ค่าความเป็นกรดด่าง



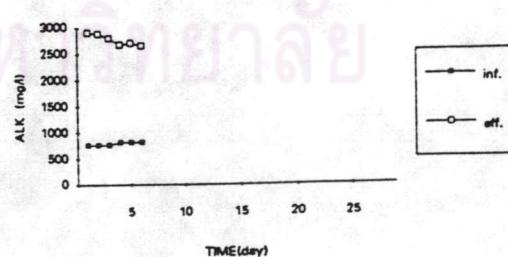
ของแข็งทั้งหมด (มก./ล.)



ปริมาณกรดอินทรีย์ระเหย (มก./ล.)



ของแข็งแขวนลอย (มก./ล.)



ค่าความเป็นด่าง (มก./ล.)

รูปที่ ค.7 ตระชนีด่างๆของระบบหมัก腐လองยูนิเօฟที่อัตราป้อนสารอินทรีย์ 15.75 กก.ชีโวตี/ m^3 .วัน ที่เวลาต่างๆ

ตารางที่ ค.8 การเปลี่ยนแปลง OD₄₇₅ ของระยะเวลาเก็บตัวอย่างน้ำภาคล่าที่ผ่านระบบบำบัดเคมีไฟฟ้า (ชม.) ต่างๆ ที่ระยะเวลาเก็บกักต่างๆ ก่อนเข้าสู่สภาวะคงที่

เวลาเก็บ ตัวอย่าง (ชม.)	เวลาเก็บกัก (ชม.)					
	4	2	1	0.66	0.5	0.25
0	0.888	0.888	0.888	0.888	0.888	0.888
0.5	0.081	0.124	0.167	0.180	0.220	0.452
1	0.060	0.057	0.116	0.117	0.153	0.382
2	0.039	0.045	0.060	0.102	0.136	0.329
3	0.030	0.042	0.054	0.090	0.126	0.290
4	0.030	0.042	0.054	0.090	0.126	0.290

อนุกรมทวากาล

ตารางที่ ค.9 การเปลี่ยนแปลง OD₄₇₅ ของระยะเวลาเก็บตัวอย่างน้ำภาคล่าที่ผ่านระบบบำบัดเคมีไฟฟ้า(ชม.)ต่างๆที่ค่ากระแสไฟฟ้า(แอมป์ร์)ต่างๆก่อนเข้าสู่สภาวะคงที่ (เวลาเก็บกักคงที่ 0.66 ชม.)

เวลาเก็บ ตัวอย่าง (ชม.)	กระแสไฟฟ้า (แอมป์ร์)	30	24.5	19	12.5	5.5
		OD ₄₇₅				
0	0	0.888	0.888	0.888	0.888	0.888
0.5	0.5	0.180	0.189	0.259	0.761	0.888
1	1	0.117	0.128	0.195	0.626	0.888
2	2	0.102	0.131	0.175	0.517	0.888
3	3	0.090	0.130	0.170	0.498	0.888
4	4	0.090	0.130	0.170	0.498	0.888

คุณสมบัติทางกายภาพ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



194

ประวัติผู้เชี่ยน

นายอานันท์ ดุษฎีพรวณ เกิดวันที่ 23 มีนาคม 2494 ที่จังหวัดกรุงเทพ
มหานคร สำเร็จการศึกษาปริญญาตรีวิทยาศาสตร์บัณฑิต สาขาเคมี ภาควิชาเคมี
คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ ในปีการศึกษา 2518 ทำงานด้าน^{บริษัทฯ}
โรงงานอุตสาหกรรมสุรามาตรผล ตำแหน่งศึกษาต่อในหลักสูตรวิทยาศาสตร์บัณฑิต^{บริษัทฯ}
ที่จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เมื่อ พ.ศ. 2534

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย