

การใช้ยุคเอนบีบัดน้ำทิ้งจากป้องกันแบบรืออกชีเจน

นาย ทวีชัย มีระเศรษณ์



สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตร์มหาบัณฑิต  
สาขาวิชาศวกรรรมสิ่งแวดล้อม ภาควิชาศวกรรรมสิ่งแวดล้อม  
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2540

ISBN 974-639-008-2

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

APPLICATION OF UASB FOR TREATMENT OF  
EFFLUENT FROM AN ANAEROBIC ACID POND

Mr. Thaweechai Terasethanunt

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements  
for the Degree of Master of Engineering in Environmental Engineering

Department of Environmental Engineering

Graduate School

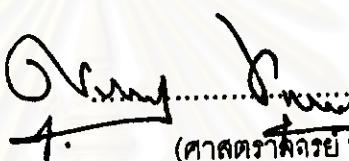
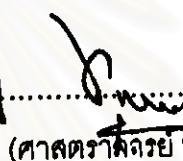
Chulalongkorn University

Academic year 1997

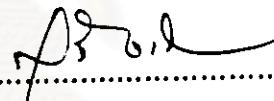
ISBN 974-639-008-2

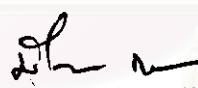
หัวข้อวิทยานิพนธ์ การใช้ยุทธศาสตร์บันดูทึ้งจากป้องกันแบบไร้เอกสาร  
โดย นาย พีรพงษ์ ชีระศรีสูนันท์  
ภาควิชา บริหารธุรกิจและเทคโนโลยีสารสนเทศ  
อาจารย์ที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ ดร. มั่นสิน ตันติเวช์

บันทึกวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของ  
การศึกษาตามหลักสูตรปริญญาบัณฑิต

.....คณบดีบันทึกวิทยาลัย  
4. .....ศาสตราจารย์ นายแพทย์ ศุภวัฒน์ ชิดวงศ์  
(ศาสตราจารย์ ดร. มั่นสิน ตันติเวช์)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

.....ประธานกรรมการ  
(รองศาสตราจารย์สุรี ขาวเชียง)

.....อาจารย์ที่ปรึกษา  
(รองศาสตราจารย์ ดร. มั่นสิน ตันติเวช์)  
(รองศาสตราจารย์ ดร. ไพบูลย์ พรประภา)

.....กรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุทธิรักษ์ ฤทธิ์ตานันท์)

หัวข้อ ห้องทดลองน้ำ : การใช้ยูเออีสเป็นบันไดทึ้งจากบ่อกรดแบบไอล์อกซิเจน (APPLICATION OF UASB FOR TREATMENT OF EFFLUENT FROM AN ANAEROBIC ACID POND) อ.ที่ปรึกษา : วศ.ดร. มั่นสิน ตันกุลเวช์; 193 หน้า. ISBN 974-639-008-2.

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์ เพื่อศึกษาสมรรถนะของระบบยูเออีสเป็นในการบันไดทึ้งจากบ่อกรดแบบไอล์อกซิเจน โดยการวิจัยแบ่งเป็น 2 ส่วน การทดลองส่วนที่ 1 ( ไม่มีถังกรด ) ใช้ถังยูเออีสเป็น 2 ถังที่เหมือนกัน ทดลองบันไดน้ำเสียที่มีความเข้มข้นของซีโอดี ประมาณ 5000 มก./ล. และทำการทดลองที่อัตราการบบ Ruthenium ที่ 8 และ 10 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน การทดลองส่วนที่ 2 ( มีถังกรด ) ใช้ระบบยูเออีสเป็นแบบมีถังกรดทดลองบันไดน้ำเสียสังเคราะห์ที่เตรียมจากน้ำทึ้งประดิษฐ์ ที่มีความเข้มข้นของซีโอดีประมาณ 3300 , 5000 , 6700 และ 8300 มก./ล. และทำการทดลองที่อัตราการบบ Ruthenium ที่ 10 , 15 , 20 และ 25 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ใช้โซเดียมคาร์บอนเนตเป็นสารบaffle เพื่อรักษาความคงทนของโครงสร้างของบันได

ผลการทดลองส่วนที่ 1 เมื่อใช้ถังยูเออีสเป็นถังที่ 1 และ 2 ทดลองบันไดน้ำเสียที่อัตราการบบ Ruthenium ที่ 8 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน และมีเวลาถังน้ำ 15 ชั่วโมง พบร่วมประสิทธิภาพการทำจัดซื้อต่อเท่ากับ 93 และ 92 % และอัตราการผลิตกําลังมีเทน เท่ากับ 0.37 และ 0.32 ลิตร/กรัมซีโอดีที่ถูกกำจัด ตามลำดับ เมื่อใช้ถังยูเออีสเป็นถังที่ 1 ทดลองบันไดน้ำเสียที่อัตราการบบ Ruthenium ที่ 10 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน และมีเวลาถังน้ำ 12 ชั่วโมง พบร่วมประสิทธิภาพการทำจัดซื้อต่อเท่ากับ 94 % และอัตราการผลิตกําลังมีเทนเท่ากับ 0.37 ลิตร/กรัมซีโอดีที่ถูกกำจัด ส่วนถังยูเออีสเป็นถังที่ 2 ได้เสียสมดุลย์การทำงานก่อนถึง สภาวะคงที่ ส่วนผลการทดลองส่วนที่ 2 ซึ่งใช้ระบบยูเออีสเป็นแบบมีถังกรดทดลองบันไดน้ำเสียที่อัตราการบบ Ruthenium ที่ 10 , 15 , 20 และ 25 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน และมีเวลาถังน้ำของถังกรดและถังยูเออีสเป็น 12 และ 8 ชั่วโมง ตามลำดับ พบร่วมประสิทธิภาพการทำจัดซื้อต่อเท่ากับ 93 , 91 , 90 และ 85 % และอัตราการผลิตกําลังมีเทน เท่ากับ 0.31 , 0.37 , 0.33 และ 0.35 ลิตร/กรัมซีโอดีที่ถูกกำจัด ตามลำดับ เมื่อพิจารณาความเข้มข้นของโซดาแอมโมนิัตที่เติมให้แก่ระบบในการทดลองส่วนที่ 1 พบร่วม มีค่าเท่ากับ 1.50 และ 3.0 ก.ล. ที่อัตราการบบ Ruthenium ที่ 8 และ 10 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ส่วนการทดลองส่วนที่ 2 มีการใช้โซเดียมคาร์บอนเนตเพิ่มขึ้นเท่ากับ 1.98 , 3.00 , 4.02 และ 4.98 ก.ล. ที่อัตราการบบ Ruthenium ที่ 10 , 15 , 20 และ 25 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ตามลำดับ

จากผลการทดลองสามารถสรุปได้ว่า ระบบยูเออีสเป็นสามารถบันไดทึ้งจากบ่อกรดแบบไอล์อกซิเจนได้อย่าง มีประสิทธิภาพ และบุริมาณต่างที่เติมให้ระบบมีความเข้มข้นของโซดาแอมโมนิัตที่เติมให้แก่ระบบในการทดลองส่วนที่ 1 ทำให้ค่าบันไดน้ำเสียมีค่าสูงมาก

ภาควิชา ..... วิศวกรรมชั้ง 1/1 ล.ค.ม.  
สาขาวิชา ..... วิศวกรรม สัม. ท.ก.ด.ค.น.  
ปีการศึกษา ..... 2540

ลายมือชื่อตนผู้ติด ..... น.ส. ๑๐๐.. ๗  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ..... น.ส. ๑๒  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม .....

C718064 ENVIRONMENTAL ENGINEERING  
## : MAJOR  
KEY WORD: ANAEROBIC ACID POND/GANULATION /UASB

THAWEECHAI TERASETHANUNT : APPLICATION OF UASB FOR TREATMENT OF EFFLUENT FROM AN ANAEROBIC ACID POND. THESIS ADVISOR : ASSO. PROF. MUSIN TUNTOOLAVEST , Ph.D. 193 pp. ISBN 974-639-008-2.

This purpose of this study was to investigate the efficiency of UASB in treating effluent from an anaerobic acid pond. This research consisted of 2 parts. The first part ( without acid tank ) , two identical UASB reactors were operated without acid tank at the organic loading rates of 8 and 10 kg. COD/cu.m.-day. The wastewater was made from the effluent from an anaerobic acid pond mixed with a concentrated pineapple juice to obtain the COD concentration of 5000 mg/l. The second part ( with acid tank ) , two UASB reactors were operated with acid tanks at the organic loading rates of 10 , 15 , 20 and 25 kg.COD/cu.m.-day. The synthetic wastewater was made from the concentrated pineapple juice diluted in tap water to obtain the COD concentration of 3300 , 5000 , 6700 and 8300 mg/l. In all experiments , Sodium carbonate were used as a buffering chemical.

In the first part , the UASB reactor #1 and #2 were operated at the organic loading rate of 8 kg.COD/cu.m.-day. The retention time of reactors were 15 hours. The COD removal efficiencies were 93 and 92 %. The methane yield were 0.37 and 0.32 l./g.COD removed , respectively. At the organic loading rate of 10 kg.COD/cu.m.-day , the retention time of reactors were 12 hours. The COD removal efficiency of UASB was 91 % and the methane yield was 0.37 l/g.COD removed. The second part , UASB reactors were operated with acid tank. The retention time of acid tank and UASB reactors were 12 and 8 hours , respectively. At the organic loading rates of 10 , 15 , 20 and 25 kg.COD/cu.m.-day , the COD removal efficiencies were 93 , 91 , 90 and 85 %. The methane yield were 0.31 , 0.37 , 0.33 and 0.35 l./g. COD removed , respectively. During the first part of the experiments , the concentration of Sodium carbonate added in the influent were 1.5 and 3.0 g/l. at the organic loading rates of 8 and 10 kg.COD/cu.m.-day , respectively. While during the second part experiments , the concentration of Sodium carbonate at added were 1.98 , 3.00 , 4.02 and 4.98 g/l. at the organic loading rates 10 , 15 , 20 and 25 kg.COD/cu.m.-day , respectively.

In conclusion , the UASB was able to treat the effluent from an anaerobic acid pond. The excess of soda-ash as the buffer agent can be reduced.

ภาควิชา..... วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
สาขาวิชา..... วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
ปีการศึกษา..... ๒๕๔๐

ลายมือชื่อนิสิต..... นร. ส. ๑๐๐.. ๖  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา..... อ.  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....



## กิตติกรรมประกาศ

ผู้วิจัยขอขอบคุณ รองศาสตราจารย์ ดร.มั่นสิน ตันทุกเวศ์ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์เป็นอย่างสูงที่ท่านได้กรุณาให้คำแนะนำ แนะแนวแนวทางต่างๆ ในการทำวิจัยครั้งนี้ ตลอดจนการอบรมสั่งสอนในการทำงาน

ขอขอบคุณ บริษัท แซนอี 68 คอนเซ็ปต์แอนด์ จำกัด ที่อนุเคราะห์เชื้อจิลทรีและน้ำสปประดับเข้มข้นที่ใช้ในการวิจัย

ขอขอบคุณ คุณวชิรินทร์ ปิยะรัตน์ กรรมการหัวหน้าส่วนวิศวกรรม และเจ้าน้ำที่ผู้เกี่ยวข้อง บริษัท สยามอุตสาหกรรมอาหาร จำกัด ที่ให้ความร่วมมือในการเก็บน้ำเสียของโรงงาน

ขอขอบคุณ คุณโกลด์ เอี่ยมสมอ และ คุณธเรศ พงษ์สาระนันทกุล ที่มีส่วนช่วยพิมพ์งานวิจัยฉบับนี้

ขอขอบคุณ คุณวิภาดา ลิปปานนท์ ที่มีส่วนช่วยเหลือในการนำน้ำเสียจากโรงงานมาทำการวิจัย ตลอดจนความปรารถนาดีที่มีให้ตลอดมา

ขอขอบคุณบันทึกวิทยาลัยที่สนับสนุนส่วนหนึ่งของทุนวิจัย

ท้ายสุดนี้ คุณความดีอันเพิ่งเกิดจากการวิจัยนี้ ขอแสดงความนับถือ บิดา มารดา ผู้ให้กำลังใจ และสนับสนุนการศึกษาของบุตรหลานมา

## สารบัญ

หน้า

<b>บทคัดย่อภาษาไทย .....</b>	<b>๕</b>
<b>บทคัดย่อภาษาอังกฤษ .....</b>	<b>๖</b>
<b>กิตติกรรมประกาศ .....</b>	<b>๗</b>
<b>สารบัญ .....</b>	<b>๘</b>
<b>สารบัญตาราง .....</b>	<b>๙</b>
<b>สารบัญรูป .....</b>	<b>๑๐</b>
<b>การเทียบศัพท์ .....</b>	<b>๑๑</b>
<b>บทที่ 1 บทนำ .....</b>	<b>๑</b>
1.1 ความเป็นมา .....	๑
1.2 วัตถุประสงค์ .....	๓
1.3 ขอบเขตการวิจัย .....	๓
<b>บทที่ 2 ทฤษฎีและแนวความคิด .....</b>	<b>๕</b>
2.1 ชลชีววิทยา และชีวเคมีของกระบวนการย่อยสลายแบบไร้ออกซิเจน .....	๕
2.1.1 ไฮโดรโลซิส ( Hydrolysis ) .....	๖
2.1.2 การสร้างกรด ( Acidogenesis ) .....	๗
2.1.3 การสร้างอะซิเตท ( Acetogenesis ) .....	๙
2.1.4 การสร้างมีเทน ( Methanogenesis ) .....	๙
2.2 ตัวอย่างวิถีชีวเคมีที่เกิดขึ้นในขั้นตอนการสร้างกรดไขมันระเหย .....	๑๒
2.3 บทบาทของไฮโดรเจนที่มีต่อกลไ ATK กระบวนการย่อยสลายแบบไร้ออกซิเจน .....	๑๕
2.3.1 ผลกระทบต่อการสร้างกรดไขมันระเหย .....	๑๕
2.3.2 ผลกระทบต่อการสร้างกรดอะซิเตท .....	๑๖
2.4 ระบบบัญโภเศบี ( Upflow anaerobic sludge blanket) .....	๑๗
2.4.1 ข้อดีและข้อเสียของระบบบัญโภเศบี .....	๑๘
2.4.2 ลักษณะและการทำงานของระบบบัญโภเศบี .....	๑๙

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า

2.4.3 กลไกการเกิดเม็ดหรือเกล็ดตะกอนจุลินทรีย์ ( Pelletization ) .....	21
2.4.4 ผลของตะกอนแขวนลอยต่อเม็ดตะกอน .....	24
<b>2.5 ปัจจัยที่มีผลต่อการทำงานของระบบบุย酵อสบี .....</b>	<b>26</b>
2.5.1 อุณหภูมิ .....	26
2.5.2 พีเอช สภาพความเป็นด่าง และกรดไขมันระเหย .....	26
2.5.3 สาขาวาหารเสริม .....	27
2.5.4 สารพิษ .....	28
2.5.5 ผลของขั้นเฟตต่อระบบบุย酵อสบี .....	31
<b>2.6 เกณฑ์การออกแบบ .....</b>	<b>33</b>
2.6.1 เกณฑ์การออกแบบถังสร้างกรด .....	33
2.6.1.1 อุณหภูมิและพีเอช .....	33
2.6.1.2 ระยะเวลาักกั้น้ำ .....	33
2.6.2 เกณฑ์การออกแบบถังบุย酵อสบี .....	34
2.6.2.1 อัตราการบบรวมทุกสาขาวิช .....	34
2.6.2.2 ส่วนประกอบต่างๆ ของถัง .....	37
<b>2.7 การศึกษาที่ผ่านมา .....</b>	<b>41</b>
<b>บทที่ 3-แผนงานและการดำเนินการวิจัย .....</b>	<b>43</b>
3.1 แผนการทดลอง .....	43
3.2 การเตรียมน้ำเสีย .....	45
3.3 เครื่องมือและอุปกรณ์ .....	46
3.4 การเก็บตัวอย่างและการวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ .....	53
3.5 การวัดและการวิเคราะห์ก้าช .....	53
<b>บทที่ 4 ผลการทดลองและการวิจารณ์ .....</b>	<b>55</b>
4.1 ลักษณะของน้ำเสีย .....	55
4.2 ลักษณะของเชื้อจุลินทรีย์และการเริ่มเลี้ยง .....	55

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า	
57	4.3 ขั้นตอนการเดินระบบ .....
62	4.4 สรุปผลการทดลองของการทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....
68	4.4.1 พีเอช สภาพด่างทั้งหมด และกรดไนมันระเหย .....
78	4.4.2 ชีโอลีดีแคลบ ประสิทธิภาพในการกำจัดชีโอลีด .....
81	4.4.3 ยัตราชารผลิตก้าซมีเทน .....
81	4.4.4 การทดลองของตะกอนแขวนลอย .....
86	4.4.5 สาเหตุของการเสียสมดุลย์ของระบบญูเออสบี .....
88	4.5 สรุปผลการทดลองของการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....
96	4.5.1 พีเอช สภาพด่างทั้งหมด และกรดไนมันระเหย .....
107	4.5.2 ประสิทธิภาพการกำจัดชีโอลีดและตะกอนแขวนลอย .....
111	4.5.3 ยัตราชารผลิตก้าซมีเทน .....
114	4.6 การเปลี่ยนแปลงค่าตัวแปรตามความสูงของถังญูเออสบี .....
114	4.6.1 ค่าพีเอช .....
115	4.6.2 ค่าไออาร์พี .....
116	4.6.3 ตะกอนแขวนลอย .....
117	4.6.4 สภาพด่างทั้งหมด .....
118	4.6.5 ปริมาณกรดไนมันระเหย .....
119	4.6.6 ยัตราชารกรดไนมันระเหยต่อสภาพด่างทั้งหมด .....
120	4.6.7 ชีโอลีด .....
121	4.7 วิเคราะห์ผลการทดลอง .....
121	4.7.1 การเปรียบเทียบยัตราชารระบบทุกสารอินทรีช่องถังกรด และถัง ญูเออสบีที่เกิดจริงกับยัตราชารระบบทุกสารอินทรีที่คิดจากค่า ชีโอลีดเริ่มต้น และเวลาภายน้ำของถังญูเออสบีในการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า

4.7.2 อิทธิพลของอัตราภาระทุกสารอินทรีย์ต่อระบบสูญเสียเสบปี .....	122
4.7.2.1 อิทธิพลของอัตราภาระทุกสารอินทรีย์ต่อค่าไฟฟ้า สภาพด่างหันหมด และปริมาณกรดในมันระเหย .....	122
4.7.2.2 อิทธิพลของอัตราภาระทุกสารอินทรีย์ต่อประสิทธิภาพ การทำจัดซื้อตี.....	132
4.7.2.3 อิทธิพลของอัตราภาระทุกสารอินทรีย์ ต่อการผลิตก๊าซ เชื้อก๊าซ .....	136
4.7.2.4 การประเมินความต้องการสภาพด่างของระบบ .....	141
4.7.2.5 การเปรียบเทียบค่าใช้จ่ายสารเคมีและผลตอบแทนจาก ก๊าซมีเทน .....	146
4.7.2.6 ลักษณะเม็ดตะกอนและจุลินทรีย์ภายในเม็ดตะกอน .....	150
<b>บทที่ 5 สูปผลากรทดลองและข้อเสนอแนะ .....</b>	<b>155</b>
5.1 สูปผลากรทดลอง .....	155
5.2 ข้อเสนอแนะสำหรับการทำวิจัยเพิ่ม .....	156
<b>รายการอ้างอิง .....</b>	<b>157</b>
<b>ภาคผนวก ก. .....</b>	<b>163</b>
<b>ภาคผนวก ข. .....</b>	<b>188</b>
<b>ประวัติผู้เขียน .....</b>	<b>193</b>

## สารบัญตาราง

ตารางที่

หน้า

1.1	จำนวนใบบันทึกน้ำเสียที่ใช้ระบบยูเออีก่อนเดือนกันยายน 1990 .....	2
2.1	สารรับอิเลคตรอนต่างๆที่ใช้ในการหายใจ .....	6
2.2	ตัวอย่างแบบที่เรียสร้างมีเทนและสาขาวาหารที่ใช้ .....	11
2.3	ความเข้มข้นที่กราดตื้นและยับยั้งอ่อนบาก .....	28
2.4	ความเข้มข้นของโลหะหนักที่มีผลยับยั้ง 50% ของแบบที่เรียสร้างมีเทน .....	29
2.5	ความเข้มข้นของกรดไนโตรเจนที่มีผลยับยั้ง 50% ของแบบที่เรียสร้างมีเทน .....	30
2.6	ความเข้มข้นของแอมโนเนียมในไตรเจนที่มีต่อระบบไร์ออกซิเจน .....	31
2.7	สมการวิเคราะห์ผลเพ็ตและการผลิตมีเทน .....	32
2.8	ตัวอย่างค่าพารามิเตอร์ที่ใช้ออกแบบถังสร้างกรดจากการศึกษาที่ผ่านมา สำหรับน้ำเสียประจำต่างๆในระบบบำบัดไร์ออกซิเจน .....	35
2.9	ความสัมพันธ์ระหว่างขั้ตตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์กับอุณหภูมิสำหรับการเดินระบบ ยูเออี .....	36
2.10	เวลาภักน้ำสำหรับน้ำเสียชุมชนที่ค่าอุณหภูมิต่างๆ .....	37
2.11	จำนวนจุดป้อนน้ำเข้าที่ต้องการในถังยูเออี .....	39
3.1	รายละเอียดแต่ละชุดกราฟคลอง .....	44
3.2	สารเคมีที่ใช้ในการเตรียมน้ำเสีย .....	45
3.3	ลักษณะเฉพาะของถังยูเออีที่ใช้ในการทดลอง .....	46
3.4	แผนการเก็บและวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำและก้าช .....	54
4.1	ลักษณะน้ำเสียในแต่ละชุดกราฟคลอง .....	56
4.2	ระยะเวลาที่ใช้ในการทดลองทั้งหมด .....	59
4.3	สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆที่สภาวะคงที่ ของผลการทดลองส่วนที่ 1 ( ไม่มีถังกรด ) ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์เท่ากับ 8 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน .....	63
4.4	สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆที่สภาวะคงที่ ของผลการทดลองส่วนที่ 1 ( ไม่มีถังกรด ) ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์เท่ากับ 10 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน .....	64

## สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
4.5 ค่าเฉลี่ยพีโอดี สภาพด่างทั้งหมด ปริมาณกรดไขมันระเหย และอัตราส่วนกรดไขมันระเหย ต่อสภาพด่างทั้งหมด ที่สภาวะคงที่ของกราฟทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	71
4.6 ค่าเฉลี่ยโซาร์ฟิชของน้ำทึบที่สภาวะคงที่ของกราฟทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	77
4.7 ค่าเฉลี่ยซีโอดีและประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดีที่สภาวะคงที่ ของกราฟทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	79
4.8 ค่าเฉลี่ยปริมาณก้าชทั้งหมด เพรอร์เซนต์ก้าชมีเทน อัตราผลิตก้าชมีเทน และปริมาณก้าช มีเทนที่สภาวะคงที่ของกราฟทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	82
4.9 ค่าเฉลี่ยตะกอนแขวนลอยที่สภาวะคงที่ของกราฟทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	83
4.10 สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆของผลการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) ที่อัตราภาระ <sup>บริรุกสารอินทรีย์</sup> เท่ากับ 10 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน .....	90
4.11 สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆของผลการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) ที่อัตราภาระ <sup>บริรุกสารอินทรีย์</sup> เท่ากับ 15 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน .....	91
4.12 สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆของผลการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) ที่อัตราภาระ <sup>บริรุกสารอินทรีย์</sup> เท่ากับ 20 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน .....	92
4.13 สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆของผลการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) ที่อัตราภาระ <sup>บริรุกสารอินทรีย์</sup> เท่ากับ 25 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน .....	93
4.14 ค่าเฉลี่ยพีโอดี สภาพด่างทั้งหมด ปริมาณกรดไขมันระเหย และอัตราส่วนกรดไขมันระเหย ต่อสภาพด่างทั้งหมดที่สภาวะคงที่ในกราฟทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	106
4.15 ค่าเฉลี่ยซีโอดี เพรอร์เซนต์การกำจัดซีโอดี และตะกอนแขวนลอยของระบบบูรณาเอนซี ในการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	107
4.16 ค่าเฉลี่ยปริมาณก้าชทั้งหมด เพรอร์เซนต์ก้าชมีเทน และอัตราการผลิตก้าชมีเทนที่ สภาวะคงที่ของระบบบูรณาเอนซีในการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	112
4.17 การเปรียบเทียบค่าอัตราภาระบริรุกสารอินทรีย์ที่ใช้ร่วมกับที่เกิดจริงของ การทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	122

## สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่

หน้า

4.18 ค่าเฉลี่ยพื้นที่ สภาพด่างทั้งหมด ก卉ดไขมันระเหย อัตราส่วนก卉ดไขมันระเหยต่อ สภาพด่างทั้งหมด ที่สภาวะคงที่ของก卉ดลองส่วนที่ 1 ( ไม่มีถังกรด ) .....	124
4.19 การเปรียบเทียบค่าตัวแปรต่างๆของถังยูโรสเปซูดที่ 2 ณ วันเดียวกันดูลักษณะกับวันที่ ระบบทำงานปกติในการทดลองส่วนที่ 1 ( ไม่มีถังกรด ) .....	125
4.20 ค่าเฉลี่ยพื้นที่ สภาพด่างทั้งหมด ปริมาณก卉ดไขมันระเหย และอัตราส่วนก卉ดไขมัน ระเหยต่อสภาพด่างทั้งหมดที่สภาวะคงที่ ของก卉ดลองส่วนที่ 2 ( มีถังกรด ) .....	129
4.21 ค่าเฉลี่ยชีโอดีและประสิทธิภาพการกำจัดชีโอดีที่สภาวะคงที่ ของก卉ดลองส่วนที่ 1 ( ไม่มีถังกรด ) .....	135
4.22 ค่าเฉลี่ยชีโอดีและประสิทธิภาพการกำจัดชีโอดีที่สภาวะคงที่ ของก卉ดลองส่วนที่ 2 ( มีถังกรด ) .....	136
4.23 ค่าเฉลี่ยปริมาณก้าชทั้งหมด เปอร์เซนต์ก้าชมีเทน และอัตราการผลิตก้าชมีเทน ที่สภาวะคงที่ของก卉ดลองส่วนที่ 1 ( ไม่มีถังกรด ) .....	139
4.24 ค่าเฉลี่ยปริมาณก้าชทั้งหมด เปอร์เซนต์ก้าชมีเทน และอัตราการผลิตก้าชมีเทน ที่สภาวะคงที่ของก卉ดลองส่วนที่ 2 ( มีถังกรด ) .....	142
4.25 ข้อมูลค่าพื้นที่ สภาพด่างทั้งหมด และก卉ดไขมันระเหยต่อของการทดลอง .....	144
4.26 การประเมินความต้องการสภาพด่างของระบบ .....	145
4.27 การเปรียบเทียบค่าใช้จ่ายสารเคมีที่เติมจริง และผลตอบแทนจากการนำก้าชมีเทนในการ นำไปดับน้ำเสีย 1000 ลบ.ม.ต่อวัน .....	147
4.28 การเปรียบเทียบค่าใช้จ่ายสารเคมีจากการประเมิน และผลตอบแทนจากการนำก้าชมีเทน ในการนำไปดับน้ำเสีย 1000 ลบ.ม.ต่อวัน .....	151

## สารบัญรูป

รูปที่

หน้า

2.1 ขั้นตอนการป้องกันภัยในน้ำเสียโดยกระบวนการรีดอกรชีเจน .....	7
2.2 การป้องกันภัยของแม่น้ำไทยให้สภาวะความดันพาร์เรียลของไฮโดรเจนมีค่าต่ำและสูง ....	8
2.3 ปฏิริยาการป้องกันภัยให้สภาวะความดันพาร์เรียลของไฮโดรเจนมีค่าต่ำโดยวิธีทาง EMP .....	16
2.4 ปฏิริยาการป้องกันภัยให้สภาวะความดันพาร์เรียลของไฮโดรเจนมีค่าสูงโดยวิธีทาง EMP .....	17
2.5 ลักษณะทั่วไปของถังปฏิริยาเม็ดสี .....	20
2.6 การเพิ่มขึ้นของปริมาณตะกอนจุลทรัพย์และการบรรเทาภัยสารอินทรีย์ระหว่างขั้นตอนการเกิดเม็ดตะกอนจุลทรัพย์ในถังเม็ดสี (2B) .....	21
2.7 ปริมาณตะกอนจุลทรัพย์ตามความสูงของถัง UASB (2B) .....	23
2.8 ปัจจัยที่มีผลบังคับในการเกิดเม็ดตะกอนจุลทรัพย์ในกระบวนการรีดอกรชีเจน .....	25
2.9 ระดับความเข้มข้นของแอมโมเนียมในไฮโดรเจนที่มีผลต่อระบบ .....	31
3.1 ลักษณะเฉพาะของถังเม็ดสีและอุปกรณ์แยกสามสถานะ .....	47
3.2 ลักษณะเฉพาะของถังสร้างกรด .....	49
3.3 อุปกรณ์ดูดบีบีมาร์ทกรีซ .....	50
3.4 รายละเอียดการติดตั้งอุปกรณ์ถังเม็ดสีในการทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	51
3.5 รายละเอียดการติดตั้งอุปกรณ์ระบบเม็ดสีในการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	52
4.1 การติดตั้งอุปกรณ์ในการทดลองจึงของระบบเม็ดสีในการทดลองส่วนที่ 1 .....	60
4.2 การติดตั้งอุปกรณ์ในการทดลองจึงของระบบเม็ดสีในการทดลองส่วนที่ 2 .....	61
4.3 การเปลี่ยนแปลงค่าตัวแปรต่างๆ ของถังเม็ดสีชุดที่ 1 ตลอดการทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	69
4.4 การเปลี่ยนแปลงค่าตัวแปรต่างๆ ของถังเม็ดสีชุดที่ 2 ตลอดการทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	70
4.5 ค่ากรดไขมันระหว่างของถังเม็ดสีชุดที่ 1 ตลอดการทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) ....	72

## สารบัญรูป(ต่อ)

หน้า

4.6 ค่าการด้วยมันระเหยของถังยูเออสบีชุดที่ 2 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	72
4.7 ค่าพีอีของถังยูเออสบีชุดที่ 1 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	74
4.8 ค่าพีอีของถังยูเออสบีชุดที่ 2 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	74
4.9 ค่าสภาพด่างทั้งหมด ของถังยูเออสบีชุดที่ 1 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) ..	75
4.10 ค่าสภาพด่างทั้งหมด ของถังยูเออสบีชุดที่ 2 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) ..	76
4.11 ค่าไฮดรอกซิลของถังยูเออสบีชุดที่ 1 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	77
4.12 ค่าไฮดรอกซิลของถังยูเออสบีชุดที่ 2 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	78
4.13 ค่าซีโอดี และประสีที่กิจกรรมการทำจีดี ของถังยูเออสบีชุดที่ 1 ตลอดกาลลดลง ส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	80
4.14 ค่าซีโอดี และประสีที่กิจกรรมการทำจีดี ของถังยูเออสบีชุดที่ 2 ตลอดกาลลดลง ส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	80
4.15 ปริมาณก๊าซทั้งหมดของถังยูเออสบีชุดที่ 1 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) ....	82
4.16 ปริมาณก๊าซทั้งหมดของถังยูเออสบีชุดที่ 2 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) ....	83
4.17 ตะกอนแขวนลอยของถังยูเออสบีชุดที่ 1 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	85
4.18 ตะกอนแขวนลอยของถังยูเออสบีชุดที่ 2 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	85
4.19 การเปรียบเทียบค่าตัวแปรต่างๆ ของถังยูเออสบีชุดที่ 2 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	87
4.20 การเปลี่ยนแปลงค่าตัวแปรต่างๆ ของระบบยูเออสบีชุดที่ 1 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	97
4.21 การเปลี่ยนแปลงค่าตัวแปรต่างๆ ของระบบยูเออสบีชุดที่ 2 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	98
4.22 ค่าพีอีของระบบยูเออสบีชุดที่ 1 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	99
4.23 ค่าพีอีของระบบยูเออสบีชุดที่ 2 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	99
4.24 ปริมาณกรดที่มันระเหยของถังยูเออสบีชุดที่ 1 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 2 (มีถังกรด) ..	101
4.25 ปริมาณกรดที่มันระเหยของถังยูเออสบีชุดที่ 2 ตลอดกาลลดลงส่วนที่ 2 (มีถังกรด) ..	101

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่	หน้า
4.26 สภาพด่างทั้งหมดของระบบยูโรเอสบีชุดที่ 1 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 ( มีถังกรด ) .....	102
4.27 สภาพด่างทั้งหมดของระบบยูโรเอสบีชุดที่ 2 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 ( มีถังกรด ) .....	102
4.28 การเปลี่ยนแปลงค่าพีเอช ปริมาณการด้วยมันระเหย และสภาพด่างทั้งหมด ของระบบยูโรเอสบีชุดที่ 1 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 ( มีถังกรด ) .....	104
4.29 การเปลี่ยนแปลงค่าพีเอช ปริมาณการด้วยมันระเหย และสภาพด่างทั้งหมด ของระบบยูโรเอสบีชุดที่ 2 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 ( มีถังกรด ) .....	105
4.30 ค่าซีไอดี เปอร์เซนต์การกำจัดซีไอดี และตะกอนแขวนคลอยของระบบยูโรเอสบีชุดที่ 1 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 ( มีถังกรด ) .....	109
4.31 ค่าซีไอดี เปอร์เซนต์การกำจัดซีไอดี และตะกอนแขวนคลอยของระบบยูโรเอสบีชุดที่ 2 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 ( มีถังกรด ) .....	110
4.32 ปริมาณก๊าซทั้งหมดของระบบยูโรเอสบีชุดที่ 1 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 ( มีถังกรด ) ..	113
4.33 ปริมาณก๊าซทั้งหมดของระบบยูโรเอสบีชุดที่ 2 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 ( มีถังกรด ) ..	113
4.34 ค่าพีเอชตามความสูง ของถังยูโรเอสบีแบบมีถังกรด ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 10, 15, 20 และ 25 กก.ซีไอดี/ลบ.ม.-วัน .....	114
4.35 ค่าไออาร์พีตามความสูง ของถังยูโรเอสบีแบบมีถังกรด ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 10, 15, 20 และ 25 กก.ซีไอดี/ลบ.ม.-วัน .....	115
4.36 ค่าตะกอนแขวนคลอยตามความสูง ของถังยูโรเอสบีแบบมีถังกรด ที่อัตราภาระบรรทุก สารอินทรีย์ 10, 15, 20 และ 25 กก.ซีไอดี/ลบ.ม.-วัน .....	116
4.37 ค่าสภาพด่างทั้งหมดตามความสูง ของถังยูโรเอสบีแบบมีถังกรด ที่อัตราภาระบรรทุก สารอินทรีย์ 10, 15, 20 และ 25 กก.ซีไอดี/ลบ.ม.-วัน .....	117
4.38 ปริมาณการด้วยมันระเหยตามความสูง ของถังยูโรเอสบีแบบมีถังกรด ที่อัตราภาระ บรรทุกสารอินทรีย์ 10, 15, 20 และ 25 กก.ซีไอดี/ลบ.ม.-วัน .....	118
4.39 อัตราส่วนกรดด้วยมันระเหยต่อสภาพด่างทั้งหมดตามความสูง ของ ถังยูโรเอสบี แบบมี ถังกรด ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 10, 15, 20 และ 25 กก.ซีไอดี/ ลบ.ม.-วัน .....	119

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่

หน้า

4.40 ค่าซีไอดีตามความสูง ของถังยูเออเอสบีแบบมีถังกรด ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 10, 15, 20 และ 25 กก.ซีไอดี/ลบ.ม.-วัน .....	120
4.41 การเปลี่ยนแปลงค่าพีเอช สภาพด่างทั้งหมด และปริมาณกรดไนแม่นระเหย ของถัง ยูเออเอสบีชุดที่ 1 ตลอดการทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	126
4.42 การเปลี่ยนแปลงค่าพีเอช สภาพด่างทั้งหมด และปริมาณกรดไนแม่นระเหย ของถัง ยูเออเอสบีชุดที่ 2 ตลอดการทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	127
4.43 การเปลี่ยนแปลงค่าพีเอช สภาพด่างทั้งหมด และปริมาณกรดไนแม่นระเหย ของระบบ ยูเออเอสบีชุดที่ 1 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	130
4.44 การเปลี่ยนแปลงค่าพีเอช สภาพด่างทั้งหมด และปริมาณกรดไนแม่นระเหย ของระบบ ยูเออเอสบีชุดที่ 2 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	131
4.45 การเปลี่ยนแปลงค่าซีไอดี และประสิทธิภาพการกำจัดซีไอดี ของถังยูเออเอสบีชุดที่ 1 ตลอดการทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	133
4.46 การเปลี่ยนแปลงค่าซีไอดี และประสิทธิภาพการกำจัดซีไอดี ของถังยูเออเอสบีชุดที่ 2 ตลอดการทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) .....	134
4.47 การเปลี่ยนแปลงค่าซีไอดี และประสิทธิภาพการกำจัดซีไอดี ของระบบยูเออเอสบีชุดที่ 1 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	137
4.48 การเปลี่ยนแปลงค่าซีไอดี และประสิทธิภาพการกำจัดซีไอดี ของระบบยูเออเอสบีชุดที่ 2 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) .....	138
4.49 ปริมาณก๊าซทั้งหมด ของถังยูเออเอสบีชุดที่ 1 ตลอดการทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) ..	140
4.50 ปริมาณก๊าซทั้งหมด ของถังยูเออเอสบีชุดที่ 2 ตลอดการทดลองส่วนที่ 1 (ไม่มีถังกรด) ..	140
4.51 ปริมาณก๊าซทั้งหมด ของระบบยูเออเอสบีชุดที่ 1 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) ..	143
4.52 ปริมาณก๊าซทั้งหมด ของระบบยูเออเอสบีชุดที่ 2 ตลอดการทดลองส่วนที่ 2 (มีถังกรด) ..	143
4.53 ลักษณะทั่วไปของขั้นตอนนวนภายในถังยูเออเอสบี .....	152
4.54 ลักษณะแบบที่เรียกว่าในเม็ดตะกอนที่ถ่ายโดยกล้องจุลทรรศน์อิเลคตรอน .....	154

## การเทียบศัพท์

ภาษาไทย	ภาษาอังกฤษ
บ่อกรดแบบไธโอดอกซีเจน	Anaerobic acid pond
ปฏิกิริยาการสร้างกรด	Acidogenesis
ปฏิกิริยาการสร้างมีเทน	Methanogenesis
ปฏิกิริยาการสร้างอะซิติก	Acetogenesis
ปฏิกิริยาการไฮโดรไลซิส	Hydrolysis
กระบวนการหมัก	Fermentation
ความดันพาร์เซียลไไซเดรjen	Hydrogen partial pressure
แบคทีเรียสร้างมีเทนจากการดองอะซิติก	Obligate acetoclastic methanogen
แบคทีเรียสร้างมีเทนจากไไซเดรjen	Obligate hydrogenotrophic methanogen
แบคทีเรียดิวาร์ชัลเพต	Sulfate Reducing Bacteria
เม็ดหิรื้อเกล็ตต์ตะกอน	Granular or pellet
อัตราการนำเข้าทุกสารอินทรีย์	Organic loading rate
แบคทีเรียสร้างกรดชนิดแขวนลอย	Suspended acidogenic bacteria
ความเร็วในลักษณะ	Superficial velocity
อุปกรณ์แยกสามสถานะ	GSS device
ฟล็อก	Floc
ผู้เอกอัพ	UASB (Upflow Anaerobic Sludge Blanket)
โออาร์พี	ORP (Oxidation Reduction Potential)