

ระยะเวลาการเติมอากาศที่เหมาะสมที่จัดการสัปดาห์ละครั้งส่วนเกินได้ดีที่สุด
ในกระบวนการแอนแอโรบิก/เอโรบิก

นางสาวนภาพร ทองคำมาก



สถาบันวิทยบริการ

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาดำเนินการตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม ภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม

คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

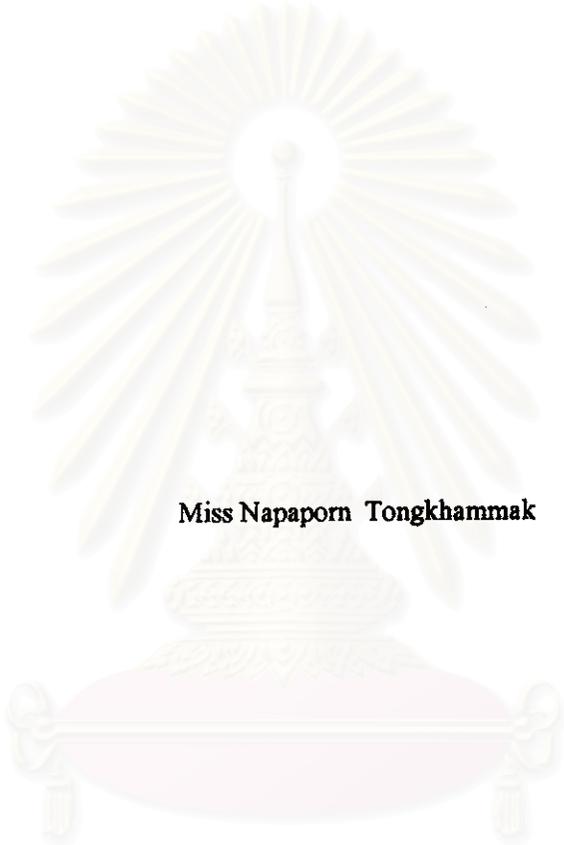
ปีการศึกษา 2542

ISBN 974-334-314-8

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

I 10282722

**THE OPTIMUM AERATION TIME TO BEST MANAGE THE EXCESS SLUDGE
IN THE ANAEROBIC/AEROBIC PROCESS**



Miss Napaporn Tongkhammak

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

Faculty of Engineering

Chulalongkorn University

Academic Year 1999

ISBN 974-334-314-8

นภาพร ทองคำมาก : ระยะเวลาการเติมอากาศที่เหมาะสมที่จัดการสลัดจ์ส่วนเกินได้ดีที่สุดใน
กระบวนการแอนแอโรบิก/แอโรบิก (The Optimum Aeration Time to Best Manage the Excess
Sludge in the Anaerobic/Aerobic Process) อ.ที่ปรึกษา : ศ.ดร. ธงชัย พรรณสวัสดิ์ ; 151 หน้า.
ISBN 974-334-314-8

การวิจัยครั้งนี้มุ่งเน้นศึกษาถึงการชี้ระยะเวลาการเติมอากาศในช่วงแอโรบิกของกระบวนการกำจัดฟอสฟอรัส
ทางชีวภาพแบบแอนแอโรบิก/แอโรบิก เพื่อให้สลัดจ์อุกขี้ของเสียและมีปริมาณลดลงรวมทั้งมีสมบัติในการรีดน้ำที่ดี แต่
ในขณะที่เดียวกันยังคงมีประสิทธิภาพในการกำจัดฟอสฟอรัสสูง สัดส่วนที่สูงขึ้นของฟอสฟอรัสในสลัดจ์ส่วนเกินทำให้
สลัดจ์มีสมบัติเหมาะที่จะนำไปทำเป็นปุ๋ยหรือสารปรับสภาพดิน ในการทดลองใช้ถังปฏิกรณ์แบบกวนสมบูรณขนาด
โตะทดลองซึ่งประกอบด้วยถังแอนแอโรบิก ถังแอโรบิก และถังตกตะกอน น้ำเสียที่ป้อนเข้าสู่ระบบทดลองมีอัตราน้ำ
ไหลเข้า 36 ลิตร/วัน มีระยะเวลาพักน้ำภายใต้สภาวะแอนแอโรบิกและแอโรบิก 2 และ 4 ชั่วโมงตามลำดับ น้ำเสียที่ใช้
เป็นน้ำเสียสังเคราะห์ที่มีอัตราส่วนบีโอดีต่อฟอสฟอรัสเท่ากับ 45:1 (CE), 20:1 (OK) และ 5:1 (CL) พบว่าการทำงานของ
ระบบไม่สามารถทำให้เกิดการกำจัดฟอสฟอรัสได้ดีที่อุณหภูมิห้องและเอสอาร์ที 5 วัน แต่ที่เอสอาร์ที 10 วัน พบว่า
ระบบสามารถกำจัดฟอสฟอรัสได้โดยมีประสิทธิภาพเท่ากับร้อยละ 70, 61 และ 35 แต่เมื่อพิจารณาถึงปริมาณ
ฟอสฟอรัสในสลัดจ์แล้ว พบว่าการทดลอง ด้วยน้ำเสีย CL มีค่าสูงสุดคือเท่ากับร้อยละ 17.5 ในขณะที่การทดลองด้วยน้ำ
เสีย OK และ CE มีค่าร้อยละ 9.48 และ 4.61 ตามลำดับ นอกจากนี้ยังพบว่าการชี้ระยะเวลาการเติมอากาศทำให้ระบบมี
ประสิทธิภาพในการกำจัดฟอสฟอรัสและปริมาณฟอสฟอรัสในสลัดจ์สูงขึ้น โดยมีค่าที่เหมาะสมที่สุดในการชี้ระยะ
เวลาการเติมอากาศอีก 5, 1 และ 2.5 ชั่วโมง รวมระยะเวลาการเติมอากาศเป็น 9, 5 และ 6.5 ชั่วโมง สำหรับระบบ CE,
OK และ CL ตามลำดับ อย่างไรก็ตามถ้าชี้ระยะเวลาออกไปอีกจะทำให้มีการปลดปล่อยฟอสฟอรัสแบบขึ้นสองกลับ
คืนออกมา ทำให้น้ำที่ผ่านการบำบัดมีความเข้มข้นของฟอสฟอรัสสูงขึ้น

นอกจากนี้การชี้ระยะเวลาการเติมอากาศสามารถลดปริมาณสลัดจ์ลงตามระยะเวลาที่ชี้ออกไปและทำให้
สลัดจ์ที่ได้มีความสามารถในการรีดน้ำที่อาศัยแรงโน้มถ่วงโลก(เช่นการใช้ถาดตกตะกอน) ดีขึ้น เพราะมีค่าซีเอสที
(capillary suction time)ลดลง โดยระยะเวลาเติมอากาศที่ชี้ออกไปที่เหมาะสมที่สุดของการทดลองด้วยน้ำเสีย CE, OK
และ CL คือ 1, 3.5 และ 4 ชั่วโมงตามลำดับ ทำให้ได้ค่าซีเอสทีเท่ากับ 23.66, 19.61 และ 23.05 วินาที และหากทำการชี้
เวลาการเติมอากาศต่อไปอีกจะทำให้ความสามารถในการรีดน้ำของทุกระบบลดลง ส่วนความสามารถในการรีดน้ำด้วย
แรงทางกลศาสตร์(เช่นการใช้เครื่องรีดน้ำแบบอัดกรองให้ความดัน) การชี้ระยะเวลาการเติมอากาศไม่ทำให้เกิดผลดีต่อ
สลัดจ์ เพราะทำให้รีดน้ำได้ยากขึ้น ซึ่งดูได้จากค่าความต้านทานจำเพาะ (specific resistance) ที่เพิ่มขึ้นตามระยะเวลาการ
เติมอากาศที่เพิ่มขึ้น

ภาควิชา _____ วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม _____
สาขาวิชา _____ วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม _____
ปีการศึกษา 2542 _____
ลายมือชื่อนิติศ _____
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา _____
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม _____

3970751821 : MAJOR ENVIRONMENTAL ENGINEERING

KEYWORD: BPR / PAOs / ANAEROBIC - AEROBIC PROCESS / SLUDGE

NAPAPORN TONGKHAMMAK : THE OPTIMUM AERATION TIME TO BEST
MANAGE THE EXCESS SLUDGE IN THE ANAEROBIC/AEROBIC PROCESS.

THESIS ADVISOR : PROF.THONGCHAI PANSWAD, Ph.D. 151 pp.

ISBN 974-334-314-8

The effects of extending the aeration period on biological phosphorus removal and sludge characteristics in anaerobic/aerobic process were studied by both continuous flow and batch experiments. In the continuous flow experiments, six systems with different sludge retention time (SRT) and C:P ratio of wastewater were operated. It was observed that a good phosphorus removal at 5 days SRT was not possible at room temperature but at 10 days SRT, the efficiencies of phosphorus removal at SRT 10 days were 76, 61 and 35% for the case of C:P ratio of 45:1(CE), 20:1(OK) and 5:1 (CL) , respectively. Total phosphorus content in sludge was 4.61, 9.48 and 17.50%, respectively.

In the batch experiments, the effect of extending the aeration time on phosphorus removal was investigated. The optimum aeration time of the CE, OK and CL system at 10 days SRT was 9, 5 and 6.5 hours, respectively . Moreover, if the aeration time is more prolonged, it made the system decrease in the efficiency of phosphorus removal, and there was even secondary phosphorus release, resulting in worse-quality effluent.

The results of prolonging the aeration time indicated that both MLSS and MLVSS were decreased. The property of sludge on natural dewatering was be better if the system has long aeration time. The optimum aeration time for natural dewatering of each experiments was 5, 7.5 and 8 hours of system CE, OK and CL, respectively. They showed 23.66, 19.61 and 23.05 sec. of CST (capillary suction time) parameter. In contrast, the aeration time that was over 4 hours of every experiments made the property of sludge on dewatering by pressure worse. They showed increasing trend of specific resistance parameter with the aeration time.

ภาควิชา.....วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม..... ลายมือชื่อนิติศ.....
สาขาวิชา.....วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม..... ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา.....
ปีการศึกษา.....2542..... ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....



กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จได้ด้วยดีด้วยความช่วยเหลืออย่างดียิ่งของ ศาสตราจารย์ ดร. ธงชัย พรรณสวัสดิ์ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ผู้ซึ่งให้โอกาสอันดีในการทำงานวิจัยครั้งนี้ และได้ให้คำแนะนำต่างๆ ทั้งความรู้ทางด้านวิชาการและการดำเนินชีวิตด้วยดีตลอดมา ขอบขอบพระคุณที่ท่านได้เสียสละแรงกายแรงใจ และเวลาอันมีค่าอย่างไม่เห็นแก่ความเหน็ดเหนื่อยมาโดยตลอด

ขอบขอบคุณสำนักงานกองทุนสนับสนุนการวิจัย (สกว.) โดยทุนเมธีวิจัยอาวุโส ศาสตราจารย์ ดร. ธงชัย พรรณสวัสดิ์ที่ได้ให้การสนับสนุนงานวิจัยนี้จนสำเร็จล่วงไปได้ด้วยดี

ขอบขอบคุณอาจารย์เฉลิมราช วันทวิน และอาจารย์จินต์ อโณทัย อาจารย์ภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี ที่ได้ให้คำแนะนำและเป็นที่ปรึกษาทางด้านวิชาการ อาจารย์ชาญวิทย์ โฉมิตานนท์ อาจารย์ภาควิชาจุลชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ได้ให้คำแนะนำและการช่วยเหลือต่างๆ คณาจารย์ภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อมทุกท่านที่ได้ประสิทธิประสาทวิชาความรู้ เข้าหน้าที่ภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อมทุกท่านที่ให้ความช่วยเหลือและอำนวยความสะดวกในด้านต่างๆ เข้าหน้าที่ประจำศูนย์เครื่องมือฯ ที่ได้ให้คำแนะนำและความช่วยเหลือมาโดยตลอด และทีมงานเมธีวิจัยที่ได้ให้คำแนะนำ ความรู้ใหม่ๆ และความร่วมมือในการแก้ไขปัญหาต่างๆ ที่เกิดขึ้น

ขอบขอบคุณคุณบุษกรและคุณอรที่ร่วมกันแก้ไขปัญหาที่เกิดขึ้นในระหว่างทำการทดลอง คุณกาญจนาและคุณอภิรดีที่เสียสละเวลามาช่วยทำการทดลองในช่วงตอนกลางคืน คุณรัตนาที่ช่วยแปลเอกสาร และคุณคมสันต์ที่เสียสละเวลาในการทำสไลด์เพื่อใช้ในการสอบวิทยานิพนธ์และช่วยแก้ไขปัญหาต่างๆที่เกิดขึ้นกับเครื่องคอมพิวเตอร์

ขอบขอบคุณกำลังใจและความห่วงใยจากเพื่อนๆ พี่ๆ และน้องๆ ทุกคนที่มีให้ตลอดเวลา

สุดท้ายนี้ขอกราบขอบขอบคุณพระคุณบิดามารดาและญาติพี่น้องทุกคนที่ได้ให้การสนับสนุนทุกๆ ด้านจนสำเร็จเป็นวิทยานิพนธ์ฉบับนี้

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	จ
กิตติกรรมประกาศ.....	ฉ
สารบัญ.....	ช
สารบัญตาราง.....	ญ
สารบัญรูป.....	ฎ
บทที่ 1 บทนำ.....	1
1.1 ความเป็นมา.....	1
1.2 วัตถุประสงค์.....	2
1.3 ขอบเขตการศึกษา.....	2
บทที่ 2 ทบทวนเอกสาร.....	4
2.1 บทนำ.....	4
2.2 การกำจัดฟอสฟอรัส.....	4
2.3 หลักการกำจัดฟอสฟอรัสทางชีวภาพ.....	5
2.4 ระบบกำจัดฟอสฟอรัสทางชีวภาพ.....	8
2.5 ปัจจัยที่มีผลต่อการกำจัดฟอสฟอรัสทางชีวภาพ.....	9
2.6 สถักค์.....	13
2.6.1 สถักค์จากระบบบำบัดน้ำเสีย.....	14
2.6.2 ถักขยาะจากระบบบำบัดน้ำเสีย.....	14
2.6.3 สถักค์จากระบวนการกำจัดธาตุอาหารทางชีวภาพ.....	14
2.6.4 การควบคุมตะกอนอินทรีย์ในกระบวนการกำจัดธาตุอาหารทางชีวภาพ.....	17
2.7 การรีดน้ำสถักค์.....	18
2.7.1 การรีดน้ำแบบเครื่องกล.....	19
2.7.2 การรีดน้ำแบบธรรมชาติ.....	19
2.8 งานวิจัยที่ผ่านมา.....	19
บทที่ 3 แผนการทดลองและการดำเนินการวิจัย.....	34
3.1 แผนการทดลอง.....	34

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
3.1.1 ตัวแปรกำหนด.....	34
3.1.2 ตัวแปรอิสระ.....	35
3.1.3 ตัวแปรตาม.....	37
3.2 การเตรียมน้ำเสียสังเคราะห์.....	37
3.3 เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง.....	39
3.4 การควบคุมการทำงาน.....	44
3.5 การเก็บตัวอย่างน้ำ ตัวอย่างสลัดจ์ และการวิเคราะห์ตัวอย่าง.....	45
บทที่ 4 ผลการทดลองและวิเคราะห์.....	49
4.1 ผลของการเติมเอทียูต่อการกำจัดซีโอดีและการขั้วยังไนตริทีเคชัน.....	62
4.2 ผลการทดลองและวิเคราะห์ผล.....	63
4.2.1 อุณหภูมิ.....	63
4.2.2 ออกซิเจนละลายน้ำ.....	63
4.2.3 โออาร์พี.....	63
4.2.4 พีเอช.....	63
4.2.5 สภาพค่าง.....	64
4.2.6 ทีเคเอ็น.....	64
4.2.7 ไนเตรตและไนไตรต์.....	65
4.2.8 กรดไขมันระเหยง่าย.....	65
4.2.9 ซีโอดี.....	66
4.2.10 พีเอชเอ.....	67
4.2.11 ฟอสฟอรัส.....	68
4.2.12 ปริมาณฟอสฟอรัสในสลัดจ์.....	71
4.2.13 เอ็มแอลเอสเอส เอ็มแอลวีเอสเอสและอัตราส่วนเอ็มแอลวีเอสเอสต่อเอ็มแอลเอสเอส.....	72
4.2.14 ค่าของแข็งแขวนลอย ค่าเอสวี 30 และค่าเอสวีไอ.....	74
4.2.15 อัตราการปลดปล่อยฟอสฟอรัสจำเพาะและอัตราการจับใช้ฟอสฟอรัสจำเพาะ.....	75
4.3 ผลการทดลองแบบแบดซ์และวิเคราะห์ผล.....	76
4.3.1 ฟอสฟอรัสและปริมาณฟอสฟอรัสในเซลล์.....	76

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
4.3.2 เอ็มแอลเอสเอสและเอ็มแอลวีเอสเอส.....	86
4.3.3 ซีเอสที.....	88
4.3.4 ความต้านทานจำเพาะ.....	90
บทที่ 5 สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ.....	92
5.1 สรุปผลการทดลอง.....	92
5.2 ข้อเสนอแนะ.....	94
รายการอ้างอิง.....	96
ภาคผนวก.....	101
ภาคผนวก ก. การหาอัตราส่วนบีโอดีต่อซีโอดี.....	102
ภาคผนวก ข. การคำนวณหาปริมาณสารที่ใช้ในการเตรียมน้ำเสีขสังเคราะห์.....	104
ภาคผนวก ค. การหาผลของการเติมเอทียูต่อการกำจัดซีโอดี และการเกิดไนตริฟิเคชันของ จุลชีพ.....	107
ภาคผนวก ง. การเพาะเชื้อพีเอไอ.....	108
ภาคผนวก จ. บันทึกการทดลอง.....	109
ภาคผนวก ฉ. การวัดซีเอสที.....	113
ภาคผนวก ช. การวัดค่าความต้านทานจำเพาะ.....	114
ภาคผนวก ซ. การวัดพีเอชเอ.....	115
ภาคผนวก ฌ. ข้อมูลผลการทดลองรายวัน.....	116
ภาคผนวก ญ. การหาคัดส่วนตัวที่สถานะคงตัว.....	139
ภาคผนวก ฎ. การควบคุมฟอสฟอรัส.....	141
ภาคผนวก ฏ. อัตราการปลดปล่อยฟอสฟอรัสจำเพาะและอัตราการจับใช้ฟอสฟอรัสจำเพาะ.....	143
ภาคผนวก ฐ. ข้อมูลผลการทดลองแบบแบคซ์.....	146
ประวัติผู้เขียน.....	152

สารบัญญัตินี้

	หน้า
ตารางที่ 2.1 ปริมาณฟอสฟอรัสจากแหล่งกำเนิดต่างๆในสหรัฐอเมริกา.....	5
ตารางที่ 2.2 ฟอสฟอรัสในน้ำเสียจากแหล่งชุมชน.....	5
ตารางที่ 2.3 แหล่งที่มาของของแข็งและสัคคัจจากระบบบำบัดน้ำเสีย.....	15
ตารางที่ 2.4 ลักษณะของของแข็งและสัคคัจจากระบบบำบัดน้ำเสีย.....	15
ตารางที่ 2.5 ปริมาณฟอสฟอรัสในสัคคัจสูงสุดในระบบกำจัดทางชีวภาพ.....	16
ตารางที่ 2.6 สภาพการทำงานของการทดลองเฟสต่างๆ.....	20
ตารางที่ 3.1 สมบัติของน้ำเสียดังเคราะห์เริ่มต้นที่ใช้ในการทดลอง.....	35
ตารางที่ 3.2 การดำเนินการของแต่ละชุดการทดลอง.....	36
ตารางที่ 3.3 สรุปแนวคิดการเปรียบเทียบงานที่จะศึกษาในแต่ละชุดทดลอง.....	37
ตารางที่ 3.4 ส่วนประกอบของน้ำเสียดังเคราะห์.....	38
ตารางที่ 3.5 พารามิเตอร์และความถี่ที่จะวิเคราะห์ในแต่ละจุดเก็บตัวอย่าง.....	47
ตารางที่ 3.6 วิธีที่ใช้ในการวิเคราะห์.....	48
ตารางที่ 4.2 ผลการทดลองที่สถานะคงตัวของการทดลอง W/CE10.....	61
ตารางที่ 4.2 ผลการทดลองที่สถานะคงตัวของการทดลอง W/OK10.....	61
ตารางที่ 4.3 ผลการทดลองที่สถานะคงตัวของการทดลอง W/CL10.....	61
ตารางที่ 4.4 ซีไอดีเฉลี่ยและประสิทธิภาพการกำจัดซีไอดีรองที่สถานะคงตัวของแต่ละการทดลอง.....	66
ตารางที่ 4.5 ฟอสฟอรัสและประสิทธิภาพการกำจัดฟอสฟอรัสที่สถานะคงตัว.....	68
ตารางที่ 4.6 สัคคัจต่างๆ ที่สถานะคงตัวของแต่ละการทดลอง.....	70
ตารางที่ 4.7 เอ็มแอลเอสเอส เอ็มแอลวีเอสเอส และอัตราส่วนเอ็มแอลวีเอสเอสต่อเอ็มแอลเอสเอสเฉลี่ยที่สถานะคงตัว.....	74
ตารางที่ 4.8 ค่าของแข็งแขวนลอยเฉลี่ย ค่าเอสวี 30 เฉลี่ย และค่าเอสวีไอเฉลี่ยที่สถานะคงตัว.....	75
ตารางที่ 4.9 อัตราการปลดปล่อยฟอสฟอรัสจำเพาะและอัตราการจับใช้ฟอสฟอรัสจำเพาะเริ่มต้น.....	75
ตารางที่ 4.10 ผลของการชดเชยอากาศต่อปริมาณฟอสฟอรัสและปริมาณฟอสฟอรัสในเซลล์ ในช่วง 19 ชั่วโมงแรกของการเติมอากาศ.....	76
ตารางที่ 4.11 ผลของการชดเชยอากาศต่อปริมาณเอ็มแอลเอสเอส, เอ็มแอลวีเอสเอส, เอ็มแอลวีเอสเอสต่อเอ็มแอลเอสเอส และเปอร์เซ็นต์ฟอสฟอรัสในสัคคัจ.....	88

สารบัญรูป

	หน้า
รูปที่ 2.1 การเปลี่ยนแปลงมีโอคลิกลายและฟอสฟอรัสที่เกิดขึ้นในระบบกำจัดฟอสฟอรัสทางชีวภาพ.....	8
รูปที่ 2.2 กระบวนการแอนแอโรบิก-ออกซิก.....	9
รูปที่ 2.3 กระบวนการโฟสทริป.....	9
รูปที่ 2.4 การกำจัดซีโอดีในแต่ละการทดลอง.....	22
รูปที่ 2.5 การกำจัดฟอสฟอรัสในแต่ละการทดลอง.....	22
รูปที่ 2.6 การเปลี่ยนแปลงของคาร์โบไฮเดรตในสัปดาห์ที่ช่วงแอนแอโรบิกและแอโรบิกของแต่ละการทดลอง.....	23
รูปที่ 2.7 ค่าความเข้มข้นของฟอสฟอรัสทั้งหมด และฟอสฟอรัสละลายระหว่างการย่อยสลายแบบแอนแอโรบิกของสัปดาห์ส่วนเกินจากกระบวนการแอนแอโรบิก/แอโรบิก และสัปดาห์ผสมระหว่างสัปดาห์ส่วนเกินจากกระบวนการแอนแอโรบิก/แอโรบิกกับสัปดาห์จากการบำบัดเบื้องต้น.....	24
รูปที่ 2.8 ความสัมพันธ์ระหว่างการเพิ่มขึ้นของปริมาณของแข็งที่ไม่ระเหยกับปริมาณฟอสฟอรัสในเซลล์.....	25
รูปที่ 2.9 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราส่วนฟอสฟอรัสต่อคาร์บอนในน้ำเสียเข้าและปริมาณฟอสฟอรัสในเซลล์ที่เกิดขึ้นในระหว่างการทดลองของถังที่ 1-3.....	27
รูปที่ 2.10 สัดส่วนโมลของการปลดปล่อยฟอสฟอรัสต่อการจับไนโตรเจนที่พบในสัปดาห์ที่มีปริมาณฟอสฟอรัสในเซลล์ต่างกัน.....	28
รูปที่ 2.11 ส่วนประกอบของพีเอชเอจากการจับไนโตรเจนของสัปดาห์ที่มีฟอสฟอรัสในเซลล์ต่างๆ กัน.....	28
รูปที่ 2.12 ความเข้มข้นของพารามิเตอร์ต่างๆ ในการทดลอง a) วัฏจักร 6 ชั่วโมง(I)(ก่อนการยึดเวลาเดิมอากาศ) b) วัฏจักร 30 ชั่วโมง(ยึดเวลาการเดิมอากาศ) c) วัฏจักร 6 ชั่วโมง(II)(หลังการยึดเวลาเดิมอากาศ).....	30
รูปที่ 2.13 โพรไฟล์ของฟอสฟอรัสเมื่อยึดระยะเวลาช่วงแอนแอโรบิก.....	31
รูปที่ 2.14 โพรไฟล์ของฟอสฟอรัสเมื่อยึดระยะเวลาช่วงแอโรบิกด้วยวัฏจักรปกติ.....	31
รูปที่ 2.15 โพรไฟล์ของฟอสฟอรัสเมื่อยึดระยะเวลาช่วงแอโรบิกต่อ 2 วัฏจักร.....	32
รูปที่ 2.16 โพรไฟล์ของฟอสฟอรัสเมื่อลดปริมาณซีโอดีในน้ำเข้า.....	32
รูปที่ 3.1 ขั้นตอนการศึกษาวิจัย.....	36

สารบัญรูป (ต่อ)

	หน้า
รูปที่ 3.2 กราฟแสดงการหาสัดส่วนของบีโอดีต่อซีโอดี.....	38
รูปที่ 3.3 การติดตั้งเครื่องมือในแต่ละชุดการทดลอง.....	40
รูปที่ 3.4 การติดตั้งเครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง.....	40
รูปที่ 3.5 ถังปฏิริยา.....	41
รูปที่ 3.6 ถังตกตะกอน.....	41
รูปที่ 3.7 ลักษณะของชุดกรวยบุนเนอร์.....	43
รูปที่ 3.7 capillary suction apparatus.....	44
รูปที่ 4.1 ข้อมูลรายวันของอุณหภูมิของน้ำในถังปฏิริยา.....	50
รูปที่ 4.2 ข้อมูลรายวันของค่าดีไอ.....	51
รูปที่ 4.3 ข้อมูลรายวันของค่าไออาร์พี.....	52
รูปที่ 4.4 ข้อมูลรายวันของค่าพีเอช.....	53
รูปที่ 4.5 ข้อมูลรายวันของสภาพค่า.....	54
รูปที่ 4.6 ข้อมูลรายวันของทีเคเอ็น.....	55
รูปที่ 4.7 ข้อมูลรายวันของไนเตรด.....	56
รูปที่ 4.8 ข้อมูลรายวันของไนไตรต์.....	57
รูปที่ 4.9 ข้อมูลรายวันของซีโอดี.....	58
รูปที่ 4.10 ข้อมูลรายวันของฟอสฟอรัส.....	59
รูปที่ 4.11 ข้อมูลรายวันของเอ็มแอลเอสเอสและเอ็มแอลทีเอสเอส.....	60
รูปที่ 4.12 ผลของการเติมเอทียูและไม่เติมเอทียูต่อการกำจัดซีโอดีและการยับยั้งไนตริฟิเคชัน...	62
รูปที่ 4.13 ปริมาณกรดไขมันระเหยง่ายของแต่ละการทดลองที่สถานะคงตัว.....	65
รูปที่ 4.14 ปริมาณซีโอดีของแต่ละการทดลองที่สถานะคงตัว.....	66
รูปที่ 4.15 ปริมาณพีเอชเอในสัปดาห์ที่ถังแอนแอโรบิกและถังแอโรบิกของแต่ละการทดลอง.....	67
รูปที่ 4.16 ประสิทธิภาพการกำจัดฟอสฟอรัสทางชีวภาพและปริมาณเปอร์เซ็นต์ฟอสฟอรัสใน เซลล์ที่ถังแอโรบิกที่สถานะคงตัว.....	71
รูปที่ 4.17 ฟอสฟอรัสในระบบของแต่ละการทดลอง.....	72
รูปที่ 4.18 เปรียบเทียบลักษณะทางกายภาพของสัปดาห์จากถังแอโรบิก.....	73
รูปที่ 4.19 เปรียบเทียบลักษณะทางกายภาพของสัปดาห์จากถังแอโรบิกหลังจากอบที่ 105 องศา เซลเซียส.....	73

สารบัญรูป (ต่อ)

	หน้า
รูปที่ 4.20 โพรไฟล์ของฟอสฟอรัสและปริมาณฟอสฟอรัสในเซลล์เมื่อขีดเวลาการเติมอากาศ....	78
รูปที่ 4.21 ผลของการเติมซีโอดีเพิ่ม ณ เวลาการเติมอากาศที่ดีที่สุดของการทดลอง W/OK10 ครั้งที่ 1.....	80
รูปที่ 4.22 ผลของการเติมซีโอดีเพิ่ม ณ เวลาการเติมอากาศที่ดีที่สุดของการทดลอง W/CL10 ครั้งที่ 1.....	80
รูปที่ 4.23 ผลของการเติมซีโอดีเพิ่ม ณ เวลาการเติมอากาศที่ดีที่สุดของการทดลอง W/OK10 ครั้งที่ 2.....	81
รูปที่ 4.24 ผลของการเติมซีโอดีเพิ่ม ณ เวลาการเติมอากาศที่ดีที่สุดของการทดลอง W/CL10 ครั้งที่ 2.....	82
รูปที่ 4.25 ผลของการเติมซีโอดีและไนโตรเจน ณ เวลาการเติมอากาศที่ดีที่สุดของการทดลอง W/OK10.....	83
รูปที่ 4.26 ผลของการเติมซีโอดีและไนโตรเจน ณ เวลาการเติมอากาศที่ดีที่สุดของการทดลอง W/CL10.....	84
รูปที่ 4.27 โพรไฟล์ของเอ็มแอลเอสเอสและเอ็มแอลวีเอสเอสเมื่อขีดเวลาการเติมอากาศ.....	87
รูปที่ 4.28 โพรไฟล์ของค่าซีเอสทีเมื่อขีดเวลาการเติมอากาศของทุกการทดลอง.....	89
รูปที่ 4.29 โพรไฟล์ของค่าความต้านทานจำเพาะเมื่อขีดเวลาการเติมอากาศของทุกการทดลอง...	90