

การบำบัดน้ำเสียที่เกิดจากการหมักจิบเบอเรลลินโดยระบบยูเอเอสบี

นางสาวอมรรัตน์ สีสุทอง

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาระดับปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาเทคโนโลยีทางชีวภาพ

หลักสูตรเทคโนโลยีทางชีวภาพ

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2541

ISBN 974-332-482-8

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

TREATMENT OF WASTEWATER FROM GIBBERELLIN FERMENTATION  
BY UASB PROCESS

Miss Amomrat Srisukong

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements  
for the Degree of Master of Science in Biotechnology

Programme of Biotechnology

Graduate School

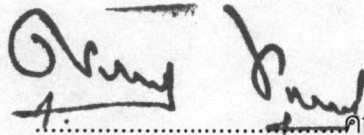
Chulalongkorn University

Academic Year 1998

ISBN 974-332-482-8

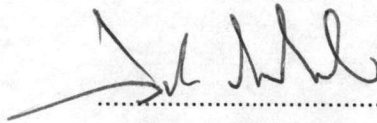
หัวข้อวิทยานิพนธ์ การบำบัดน้ำเสียที่เกิดจากการหมักจิบเบอเรลลินโดยระบบยูเอเอสบี  
โดย นางสาวอมรรัตน์ สีสุกอง  
สาขาวิชา เทคโนโลยีทางชีวภาพ  
อาจารย์ที่ปรึกษา ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุรพงศ์ นวังคส์ตฤศาสน์  
อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม อาจารย์วาสนา ไตเลี้ยง

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้วิทยานิพนธ์ ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโทบัณฑิต

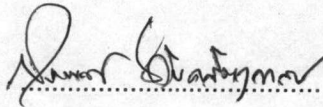


.....คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย  
(ศาสตราจารย์ นายแพทย์ ศุภวัฒน์ ชูติวงศ์)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์



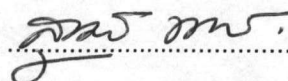
.....ประธานกรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วิเชียร ริมพณิชยกิจ)



.....อาจารย์ที่ปรึกษา  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุรพงศ์ นวังคส์ตฤศาสน์)

.....ศาสตราจารย์วาสนา ไตเลี้ยง

.....อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม  
(อาจารย์วาสนา ไตเลี้ยง)



.....กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ ดร. สุเมธ ชวเดช)

อมรรัตน์ สีสูกอง : การบำบัดน้ำเสียที่เกิดจากการหมักจิบเบอเรลลินโดยระบบยูเอเอสบี  
(TREATMENT OF WASTEWATER FROM GIBBERELLIN FERMENTATION BY UASB  
PROCESS) อาจารย์ที่ปรึกษา : ผศ. ดร. สุรพงศ์ นวงศ์สัตตฤๅษณ์, อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม :  
อาจารย์ วาสนา โตเลี้ยง , 178 หน้า. ISBN 974-332-482-8.

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์ เพื่อศึกษาหาภาวะที่เหมาะสมในการบำบัดน้ำเสีย ที่เกิดจากการผลิตและ  
แยกจิบเบอเรลลินออกจากน้ำหมักโดยใช้ระบบยูเอเอสบี ระบบยูเอเอสบีที่ใช้มีปริมาตร 9.97 ลิตร ถูกควบคุมที่  
อุณหภูมิคงที่ 37 องศาเซลเซียส การทดลองแบ่งออกเป็น 2 ส่วน ส่วนที่ 1 เป็นการศึกษาโดยใช้น้ำเสียที่ยังไม่ผ่านการ  
แยกจิบเบอเรลลินออกจากน้ำหมัก น้ำเสียนี้มีค่าซีไอดีสูงประมาณ 70,000 - 80,000 มิลลิกรัมต่อลิตร พบว่าระบบ  
สามารถรับอัตราการป้อนสารอินทรีย์ได้สูงสุดที่ 12.98 กิโลกรัมซีไอดี/ต่อลูกบาศก์เมตร-วัน อัตราการป้อนสารอินทรีย์  
ที่เหมาะสมในการบำบัดน้ำเสีย คือที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 9.55 กิโลกรัมซีไอดี/ต่อลูกบาศก์เมตร-วัน โดยที่อัตรา  
การป้อนสารอินทรีย์ 9.55 กิโลกรัมซีไอดี/ต่อลูกบาศก์เมตร-วัน ระบบมีประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอดี 95.71% ให้  
อัตราการผลิตก๊าซชีวภาพ 24.50 ลิตร / วัน ประสิทธิภาพในการผลิตมีเทนเท่ากับ 0.230 ลูกบาศก์เมตรมีเทน/  
กิโลกรัมซีไอดีที่ถูกกำจัด และการทดลองในส่วนที่ 2 ใช้น้ำเสียที่ผ่านการแยกจิบเบอเรลลิน ออกจากน้ำหมัก  
ซึ่งน้ำเสียมีค่าซีไอดีสูง ประมาณ 80,000 - 95,000 และมีเอทิลแอลกอฮอล์ปนอยู่ในน้ำเสีย พบว่าระบบสามารถรับอัตรา  
การป้อนสารอินทรีย์ได้สูงสุดที่ 5.66 กิโลกรัมซีไอดี/ต่อลูกบาศก์เมตร-วัน และอัตราการป้อนสารอินทรีย์ที่เหมาะสม  
คือที่ 3.77 กิโลกรัมซีไอดี/ต่อลูกบาศก์เมตร-วัน ระบบมีประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอดี 91.52% ให้อัตราการผลิต  
ก๊าซชีวภาพ 16.00 ลิตร/วัน ประสิทธิภาพในการผลิตมีเทนเท่ากับ 0.358 ลูกบาศก์เมตรมีเทน / กิโลกรัมซีไอดีที่ถูก  
กำจัด และระบบมีเสถียรภาพที่ดี

ภาควิชา .....  
สาขาวิชา เทคโนโลยีทางชีวภาพ .....  
ปีการศึกษา 2541 .....

ลายมือชื่อนิติ .....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา .....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม .....  
ศาสตราจารย์ ดร. วาสนา โตเลี้ยง

## C827003 : MAJOR BIOTECHNOLOGY  
KEY WORD:

UASB / WASTEWATER / GIBBERELLIN

AMORN RAT SRISUKONG : TREATMENT OF WASTEWATER FROM GIBBERELLIN

FERMENTATION BY UASB PROCESS. THESIS ADVISOR : ASST.PROF. SURAPONG

NAVANKASATTUSAS, Ph.D. THESIS CO-ADVISOR : MS. VASSANA TOLIENG, M.Sc.

178 pp. ISBN 974-332-482-8.

The purpose of this experimental study was to find the optimal condition to treat the wastewater from fermentation and separation of gibberellin by using UASB system. The UASB system with 9.97 l holding volume was operated at constant temperature of 37°C. The experiments consisted of 2 parts. The first part was to study on treatment of the fermentation broth without gibberellin separation. This wastewater contained high COD of 70,000-80,000 mg/l. It was found that the system could take an organic loading up to 12.98 kgCOD/m<sup>3</sup>d. The optimal organic loading was 9.55 kgCOD/m<sup>3</sup>d. The organic loading of 9.55 kgCOD/m<sup>3</sup>d had COD reduction 95.71%, biogas production of 24.50 l/d, methane yield of 0.230 m<sup>3</sup>/kgCODremoved. The second part of the experiment was carried out using wastewater which gibberellin was separated from the fermentation broth. This wastewater contained high COD of 80,000-95,000 mg/l with ethyl acetate as an additional component. It was found that the system could take an organic loading up to 5.66 kgCOD/m<sup>3</sup>d. The optimal organic loading was 3.77 kgCOD/m<sup>3</sup>d which had COD reduction 91.52% , biogas production of 16.00 l/d, methane yield of 0.358 m<sup>3</sup>/kgCODremoved. The system had good stability.

ภาควิชา.....

เทคโนโลยีทางชีวภาพ

สาขาวิชา.....

2541

ปีการศึกษา.....

ลายมือชื่อนิติ.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....

## กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงได้ โดยความกรุณาจากผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุรพงศ์ นวังคส์ตฤศาสน์ ที่ได้กรุณารับเป็นที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ให้คำแนะนำ และ ให้ความดูแลช่วยเหลืออย่างดียิ่งตลอดการทำวิจัย รวมทั้งช่วยตรวจสอบแก้ไขวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ให้สำเร็จสมบูรณ์ ศิษย์ขอกราบขอบพระคุณอย่างสูงไว้ ณ ที่นี้

ขอกราบขอบพระคุณ อาจารย์วาสนา โตเลี้ยง ที่กรุณารับเป็นอาจารย์ที่ปรึกษาร่วม ให้คำปรึกษา คำแนะนำ และให้ความช่วยเหลือ ในด้านต่างๆ โดยเฉพาะอย่างยิ่งในเรื่องการหมักจิบเบอเรลลินในระดับ 300 ลิตร รวมทั้งช่วยตรวจสอบแก้ไขวิทยานิพนธ์ฉบับนี้

ขอกราบขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วิเชียร ริมพนิชยกิจ ที่ได้กรุณาเป็นกรรมการในการสอบวิทยานิพนธ์ และ รองศาสตราจารย์ ดร. สุเมธ ชวเดช ที่ได้กรุณาเป็นกรรมการในการสอบวิทยานิพนธ์ และให้คำปรึกษา คำแนะนำต่างๆอันมีค่ายิ่ง

ขอกราบขอบพระคุณ คณะผู้บริหารสถาบันเทคโนโลยีชีวภาพและวิศวกรรมพันธุศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ได้กรุณาเอื้อเฟื้อสถานที่ อุปกรณ์ และสารเคมี ตลอดจนสิ่งอำนวยความสะดวกในการทำการวิจัย

ขอขอบพระคุณ คุณสันติ เหมศรี และคุณปริดา ไชยฤทธิ์ ที่ให้ความช่วยเหลืออย่างยิ่งในเรื่องการหมัก จิบเบอเรลลินในระดับ 300 ลิตร

ขอขอบพระคุณ นักวิจัย ช่างเทคนิค ที่ให้ความช่วยเหลือ และซ่อมเครื่องมือให้โดยตลอด ขอขอบคุณเจ้าหน้าที่ของสถาบันฯทุกท่าน และน้องๆ เพื่อนๆ พี่ๆ ที่คอยช่วยเหลือให้กำลังใจ ในระหว่างการทำวิทยานิพนธ์

สุดท้ายนี้ขอกราบขอบพระคุณ บิดา มารดา พี่และน้อง ที่ให้ความช่วยเหลือสนับสนุนอย่างดียิ่ง ทั้งกำลังกาย กำลังใจและกำลังทรัพย์ ในระหว่างการศึกษาตลอดมา

ความดีของการศึกษา และคุณค่าของวิทยานิพนธ์นี้ ข้าพเจ้าขออุทิศแด่บูรพาจารย์และผู้มีพระคุณทุกท่าน

## สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	จ
กิตติกรรมประกาศ.....	ฉ
สารบัญ.....	ช
สารบัญตาราง.....	ญ
สารบัญรูป.....	ฎ
คำย่อและนิยาม.....	ด
บทที่	
1. บทนำ.....	1
1.1 จุลชีววิทยา และชีวเคมีของกระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน.....	1
1.2 ตัวอย่างวิถีชีวเคมีที่เกิดขึ้นในขั้นตอนการสร้างกรดไขมันระเหย.....	10
1.3 บทบาทของไฮโดรเจนที่มีต่อกระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน.....	12
1.4 ปัจจัยแวดล้อมที่มีผลต่อระบบบำบัดแบบไม่ใช้ออกซิเจน.....	15
1.5 สาเหตุในการล้มเหลวของระบบบำบัดน้ำเสียแบบไม่ใช้ออกซิเจน.....	29
1.6 องค์ประกอบและปริมาณก๊าซที่ได้.....	29
1.7 ระบบยูเอเอสบี.....	30
1.8 งานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการใช้ระบบยูเอเอสบีในการบำบัดน้ำเสีย.....	35
1.9 มุมเหตุจูงใจในการทำวิจัย.....	36
1.10 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย.....	36
1.11 ขั้นตอนการดำเนินการวิจัย.....	37
2. วิธีการทดลอง.....	38
2.1 น้ำเสียที่ใช้ในการทดลอง.....	38
2.2 ตะกอนแบคทีเรียที่ใช้เริ่มต้น.....	38
2.3 อุปกรณ์และเครื่องมือที่ใช้ในการทดลอง.....	38
2.4 เงื่อนไขและภาวะที่ใช้ในการทดลอง.....	39
2.5 การเก็บตัวอย่าง.....	45

## สารบัญ (ต่อ)

บทที่	หน้า
2.6 การวิเคราะห์.....	46
2.7 การประเมินประสิทธิภาพและเสถียรภาพของระบบ.....	46
3. ผลการทดลอง.....	47
3.1 องค์ประกอบและลักษณะจำเพาะต่างๆ ของน้ำเสียที่เกิดจากกระบวนการหมักจิบบีโอเรลลิน.....	47
3.2 ผลการทดลองบำบัดน้ำเสียส่วนที่ 1 (น้ำเสียที่ยังไม่ผ่านการแยกสัคดิบเบอเรลลินออกจากน้ำหมัก).....	47
3.2.1 อัตราการป้อนสารอินทรีย์และระยะเวลาในการกักเก็บน้ำเสีย.....	49
3.2.2 ระยะเวลาที่ระบบเข้าสู่ภาวะคงตัว.....	49
3.2.3 ค่าพีเอชในระบบ.....	52
3.2.4 ปริมาณกรดไขมันระเหยในระบบ.....	53
3.2.5 สภาพความเป็นต่างรวมของระบบ.....	55
3.2.6 อัตราส่วนระหว่างปริมาณกรดไขมันระเหยต่อค่าสภาพความเป็นต่าง (VFA/ALK).....	57
3.2.7 ปริมาณของแข็งแขวนลอยในระบบ.....	58
3.2.8 ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอดี.....	59
3.2.9 อัตราการผลิตก๊าซชีวภาพ.....	61
3.2.10 องค์ประกอบของก๊าซชีวภาพที่ผลิตได้.....	62
3.2.11 ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซชีวภาพ.....	63
3.2.12 ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซมีเทน.....	65
3.3 ผลการทดลองบำบัดน้ำเสียส่วนที่ 2 (น้ำเสียที่ผ่านการแยกสัคดิบเบอเรลลินออกจากน้ำหมัก).....	68
3.3.1 การติดตามการทำงานของระบบตลอดช่วงการทดลอง (วันที่ 1-118).....	71
3.3.2 ผลค่าเฉลี่ยของดรรชนีต่างๆที่อยู่ในภาวะคงตัว ที่ใช้ติดตามการทำงาน ของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ (วันที่ 59-118).....	72
3.3.2.1 ค่าพีเอชในระบบ.....	72



## สารบัญ (ต่อ)

บทที่	หน้า
3.3.2.2 ปริมาณกรดไขมันระเหยในระบบ	73
3.3.2.3 ค่าสภาพความเป็นด่างรวม.....	74
3.3.2.4 อัตราส่วนระหว่างปริมาณกรดไขมันระเหยต่อค่าสภาพความเป็นด่าง.....	75
3.3.2.5 ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอดี.....	76
3.3.2.6 อัตราการผลิตก๊าซชีวภาพ.....	77
3.3.2.7 องค์ประกอบของก๊าซชีวภาพที่ได้.....	77
3.3.2.8 ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซชีวภาพ.....	79
3.3.2.9 ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซมีเทน.....	82
3.4 เสถียรภาพของระบบ.....	85
3.5 ภาวะที่เหมาะสมของระบบ.....	87
4. สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ.....	88
4.1 สรุปผลการทดลอง.....	88
4.2 ข้อเสนอแนะ.....	89
รายการอ้างอิง.....	90
ภาคผนวก.....	96
ก. วิธีการวิเคราะห์ค่าดรชนีต่างๆของน้ำเสียในงานวิจัย.....	96
ข. การคำนวณ.....	102
ค. ข้อมูลการทดลองของการทดลองส่วนที่ 1.....	105
ง. ข้อมูลการทดลองของการทดลองส่วนที่ 2.....	146
ประวัติผู้เขียน.....	178

## สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
1.1	ตัวอย่างแบคทีเรียสร้างมีเทนและสารอาหารที่ใช้.....	9
1.2	ปริมาณธาตุอาหารรองที่มีความจำเป็นต่อการเจริญของแบคทีเรีย.....	22
1.3	ระดับความเข้มข้นของสารต่างๆ ที่เป็นอันตรายต่อแบคทีเรียในระบบหมักแบบไม่ใช้ออกซิเจน.....	23
1.4	ปริมาณ cations ที่มีผลต่อการทำงานของแบคทีเรียชนิดไม่ใช้ออกซิเจน.....	24
1.5	ผลของแอมโมเนียไนโตรเจน ต่อระบบบำบัดน้ำเสียแบบไม่ใช้ออกซิเจน.....	27
1.6	ค่า $\Delta G^\circ$ ในการรีดิวซ์ซัลเฟต และ สร้างมีเทน.....	27
2.1	ภาวะของระบบหมักที่ใช้ในการทดลองส่วนที่ 1 (น้ำเสียที่ยังไม่ผ่านการสกัดแยก จิบเบอเรลลินออกจากน้ำหมัก).....	44
2.2	ภาวะของระบบหมักที่ใช้ในการทดลองส่วนที่ 2 (น้ำเสียที่ผ่านการสกัดแยกจิบเบอเรลลินออกจากน้ำหมัก).....	44
2.3	ดรรชนีต่างๆและกำหนดเวลาในการตรวจวิเคราะห์.....	45
3.1	องค์ประกอบและสมบัติจำเพาะต่างๆของน้ำเสีย.....	48
3.2	ค่าเฉลี่ยดรรชนีต่างๆ ของระบบหมัก ที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆภายใต้ภาวะคงตัว ของการทดลองส่วนที่ 1(น้ำเสียที่ยังไม่ผ่านการแยกสกัดจิบเบอเรลลินออกจากน้ำหมัก).....	50
3.3	ประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ ภายใต้ภาวะคงตัวของการทดลองส่วนที่1.....	51
3.4	ค่าเฉลี่ยดรรชนีต่างๆ ของระบบหมัก ที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆภายใต้ภาวะคงตัว ของการทดลองส่วนที่ 2(น้ำเสียที่ผ่านการแยกสกัดจิบเบอเรลลินออกจากน้ำหมัก).....	69
3.5	ประสิทธิภาพของระบบหมักที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ ภายใต้ภาวะคงตัวของการทดลองส่วนที่2.....	70
ค.1	ข้อมูลการทดลองแสดงค่าดรรชนีต่างๆและประสิทธิภาพของระบบในแต่ละวันที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 0.37 กิโลกรัมชีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	106



## สารบัญรูป

รูปที่		หน้า
1.1	ปฏิกิริยารีดอกซ์ในการบำบัดน้ำเสีย.....	2
1.2	ขั้นตอนการย่อยสลายสารอินทรีย์ในน้ำเสียโดยกระบวนการไร้ออกซิเจน.....	4
1.3	รายละเอียดการย่อยของสารอาหารขนาดโมเลกุลใหญ่.....	5
1.4	การย่อยสลายของแป้งภายใต้สภาวะความดันพาร์เชียลของไฮโดรเจนมีค่าต่ำและสูง.....	6
1.5	ปฏิกิริยาย่อยสลายกลูโคสภายใต้สภาวะความดันพาร์เชียลของไฮโดรเจนมีค่าต่ำโดยวิถีทาง EMP.....	14
1.6	ปฏิกิริยาย่อยสลายกลูโคสภายใต้สภาวะความดันพาร์เชียลของไฮโดรเจนมีค่าสูงโดยวิถีทาง EMP.....	14
1.7	ผลของอุณหภูมิต่อช่วงระยะเวลาการย่อยสลาย.....	16
1.8	ความสัมพันธ์ในทางทฤษฎีระหว่าง CO <sub>2</sub> , pH และความเป็นต่างของถังหมักแบบไม่ใช้ออกซิเจน.....	18
1.9	ความสัมพันธ์ระหว่าง พีเอช และความเข้มข้นของไบคาร์บอเนต และคาร์บอนไดออกไซด์.....	21
1.10	ปฏิกิริยาการทำลายสารพิษของโลหะหนัก โดยซัลไฟด์ในภาวะไร้ออกซิเจน.....	26
1.11	ลักษณะทั่วไปของถังปฏิกิริยายูเอเอสบี.....	33
2.1	ขนาดและสัดส่วนของถังหมักมีเทนแบบยูเอเอสบี.....	40
2.2	รายละเอียดของถังหมักมีเทนแบบยูเอเอสบี.....	41
2.3	กรวยแยกตะกอน.....	42
2.4	แบบเครื่องวัดปริมาณก๊าซ.....	43
3.1	ค่าพีเอชของน้ำเสียที่เข้าและออกจากระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ.....	53
3.2	ปริมาณกรดไขมันระเหยของน้ำเสียที่เข้าและออกจากระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ.....	54
3.3	ค่าสภาพความเป็นต่างของน้ำเสียที่เข้าและออกจากระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ.....	56

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่	หน้า
3.4 อัตราส่วนระหว่างปริมาณกรดไขมันระเหยต่อค่าสภาพความเป็นต่างของน้ำเสียที่ เข้าและออกจากระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ.....	58
3.5 ค่า COD ของน้ำเสียที่เข้าและออกจากระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ ต่างๆ.....	60
3.6 ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอดีที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ.....	60
3.7 อัตราการผลิตก๊าซชีวภาพที่ผลิตได้จากระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ....	62
3.8 องค์ประกอบของก๊าซชีวภาพที่ผลิตได้จากระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ	62
3.9 ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซชีวภาพโดยพิจารณาเทียบปริมาตรผลผลิตก๊าซ ชีวภาพกับปริมาณสารอินทรีย์ที่ป้อนเข้าสู่ระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ	63
3.10 ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซชีวภาพโดยพิจารณาเทียบปริมาตรผลผลิตก๊าซ ชีวภาพกับปริมาณสารอินทรีย์ที่ถูกกำจัดที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ.....	64
3.11 ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซชีวภาพโดยพิจารณาเทียบปริมาตรผลผลิตก๊าซ ชีวภาพกับปริมาตรของถังหมักที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ.....	65
3.12 ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซมีเทนโดยพิจารณาเทียบปริมาตรผลผลิตก๊าซมีเทน กับปริมาณสารอินทรีย์ที่ป้อนเข้าสู่ระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ.....	66
3.13 ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซมีเทนโดยพิจารณาเทียบปริมาตรผลผลิตก๊าซมีเทน กับปริมาณสารอินทรีย์ที่ถูกกำจัดที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ.....	67
3.14 ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซมีเทนโดยพิจารณาเทียบปริมาตรผลผลิตก๊าซมีเทน กับปริมาตรของถังหมักที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ.....	68
3.15 ค่าพีเอชของน้ำเสียที่เข้าและออกจากระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่างๆ.....	73
3.16 ปริมาณกรดไขมันระเหยของน้ำเสียที่เข้าและออกจากระบบที่อัตราการป้อนสาร อินทรีย์ต่างๆ.....	74
3.17 ค่าสภาพความเป็นต่างของน้ำเสียที่เข้าและออกจากระบบที่อัตราการป้อนสาร อินทรีย์ต่างๆ.....	75

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่		หน้า
3.18	อัตราส่วนระหว่างปริมาณกรดไขมันระเหยต่อค่าสภาพความเป็นด่างของน้ำเสียที่ เข้าและออกจากระบบที่อัตราการบำบัดสารอินทรีย์ต่างๆ.....	75
3.19	ค่า COD ของน้ำเสียที่เข้าและออกจากระบบที่อัตราการบำบัดสารอินทรีย์ต่างๆ....	76
3.20	ประสิทธิภาพในการลดปริมาณสารอินทรีย์ในรูป COD ที่อัตราการบำบัดสาร อินทรีย์ต่างๆ.....	77
3.21	อัตราการผลิตก๊าซชีวภาพที่ผลิตได้จากระบบที่อัตราการบำบัดสารอินทรีย์ต่างๆ....	78
3.22	องค์ประกอบของก๊าซชีวภาพที่ผลิตได้จากระบบที่อัตราการบำบัดสารอินทรีย์ต่างๆ	78
3.23	ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซชีวภาพโดยพิจารณาเทียบปริมาตรผลผลิตก๊าซ ชีวภาพกับปริมาณสารอินทรีย์ที่ป้อนเข้าสู่ระบบที่อัตราการบำบัดสารอินทรีย์ ต่างๆ.....	80
3.24	ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซชีวภาพโดยพิจารณาเทียบปริมาตรผลผลิตก๊าซ ชีวภาพกับปริมาณสารอินทรีย์ที่ถูกกำจัดที่อัตราการบำบัดสารอินทรีย์ต่างๆ.....	81
3.25	ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซชีวภาพโดยพิจารณาเทียบปริมาตรผลผลิตก๊าซ ชีวภาพกับปริมาตรของถังหมักที่อัตราการบำบัดสารอินทรีย์ต่างๆ.....	82
3.26	ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซมีเทนโดยพิจารณาเทียบปริมาตรผลผลิตก๊าซมีเทน กับปริมาณสารอินทรีย์ที่ป้อนเข้าสู่ระบบที่อัตราการบำบัดสารอินทรีย์ต่างๆ.....	83
3.27	ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซมีเทนโดยพิจารณาเทียบปริมาตรผลผลิตก๊าซมีเทน กับปริมาณสารอินทรีย์ที่ถูกกำจัดที่อัตราการบำบัดสารอินทรีย์ต่างๆ.....	84
3.28	ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซมีเทนโดยพิจารณาเทียบปริมาตรผลผลิตก๊าซมีเทน กับปริมาตรของถังหมักที่อัตราการบำบัดสารอินทรีย์ต่างๆ.....	85

สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่		หน้า
ค.1.1-ค.1.4	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 0.37 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	107
ค.2.1-ค.2.14	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 1.11 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	110
ค.3.1-ค.3.14	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 2.45 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	118
ค.4.1-ค.4.14	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 4.20 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	124
ค.5.1-ค.5.14	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 6.11 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	130
ค.6.1-ค.6.14	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 9.55 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	136
ค.7.1-ค.7.14	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 12.98 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	142
ง.1.1-ง.1.4	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 0.80 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	149
ง.2.1-ง.2.4	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 1.98 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	151
ง.3.1-ง.3.4	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 3.25 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	153
ง.4.1-ง.4.14	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 0.85 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	156
ง.5.1-ง.5.14	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 2.23 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	162
ง.6.1-ง.6.14	ค่าตรวจนี้ต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 3.77 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	168

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่		หน้า
ง.7.1-ง.7.14	ค่าดรรชนีต่างๆ และประสิทธิภาพของระบบที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 5.66 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร-วัน.....	174



## คำย่อและนิยาม

1. ALK Alkalinity  
ค่าสภาพความเป็นด่าง หมายถึง ความสามารถของสารละลายในการรับโปรตอน ซึ่ง เกิดจากองค์ประกอบของสารละลายไบคาร์บอเนต คาร์บอเนต และไฮดรอกไซด์ ค่าสภาพความเป็นด่างของระบบเปรียบเสมือนตัวรักษาสมดุลความเป็นกรด-ด่าง ในระบบ
2. VFA Volatile Fatty Acid  
กรดไขมันระเหย
3. BOD Biochemical Oxygen Demand  
เป็นดรรชนีในการวัดความเข้มข้นของสารอินทรีย์ โดยคิดเปรียบเทียบในรูปของปริมาณออกซิเจนที่จุลินทรีย์ต้องการใช้ในการย่อยสลายสารอินทรีย์ที่อยู่ในน้ำเสีย
4. COD Chemical Oxygen Demand  
เป็นดรรชนีในการวัดความเข้มข้นของสารอินทรีย์ โดยคิดเปรียบเทียบในรูปของปริมาณออกซิเจนที่ต้องการใช้ออกซิไดซ์สารอินทรีย์ในน้ำเสีย โดยใช้สารเคมีที่มีอำนาจในการออกซิไดซ์สูงในสารละลายที่เป็นกรด
5. Eff. Effluent  
ในที่นี้หมายถึง น้ำเสียที่ออกจากถังหมัก
6. Feed ในที่นี้หมายถึง น้ำเสียที่ป้อนเข้าสู่ระบบ
7. HRT Hydraulic Retention Time  
หมายถึง ระยะเวลาในการกักเก็บน้ำเสียในระบบ

8. Inf. Influent  
ในที่นี้หมายถึง น้ำเสียที่ป้อนเข้าสู่ถังหมัก
9. MR Methane Reactor  
ถังหมักมีเทน
10. pH เป็นค่าที่แสดงปริมาณความเข้มข้นของอนุภาคโปรตอน [ $H^+$ ] ในน้ำ ซึ่งในทางปฏิบัติ ค่าพีเอชแสดงถึงความเป็นกรดหรือด่างของน้ำเสีย
11. SS Suspended Solids  
หมายถึง ปริมาณของแข็งแขวนลอย