

ผลของความเข้มข้นของของแข็งต่อการผลิตแก๊สชีวภาพในฟาร์มสุกรที่ใช้เทคโนโลยีสะอาด

นางสาวบัณฑิตา บัวจันทร์

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต  
สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม (สหสาขาวิชา)  
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย  
ปีการศึกษา 2554  
ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

บทคัดย่อและแฟ้มข้อมูลฉบับเต็มของวิทยานิพนธ์ตั้งแต่ปีการศึกษา 2554 ที่ให้บริการในคลังปัญญาจุฬาฯ (CUIR)  
เป็นแฟ้มข้อมูลของนิสิตเจ้าของวิทยานิพนธ์ที่ส่งผ่านทางบัณฑิตวิทยาลัย

The abstract and full text of theses from the academic year 2011 in Chulalongkorn University Intellectual Repository (CUIR)  
are the thesis authors' files submitted through the Graduate School.

EFFECT OF SOLID CONTENT ON BIOGAS PRODUCTION OF CT PIG FARM

Miss Pantita Buachan

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

(Interdisciplinary Program)

Graduate School

Chulalongkorn University

Academic Year 2011

Copyright of Chulalongkorn University


หัวข้อวิทยานิพนธ์ ผลของความเข้มข้นของของแข็งต่อการผลิตแก๊ส  
ชีวภาพในฟาร์มสุกรที่ใช้เทคโนโลยีสะอาด  
โดย นางสาวปณิตตา บัวจันทร์  
สาขาวิชา วิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม  
อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก รองศาสตราจารย์ ดร. จันทอง สุนทรภา

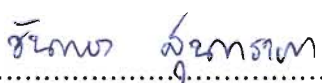
---


บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้หัวข้อวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโทบัณฑิต

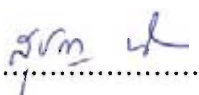
  
..... คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย  
(รองศาสตราจารย์ ดร.พรพจน์ เปี่ยมสมบูรณ์)

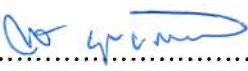
คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

  
..... ประธานกรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ชัญวีย์ โฆษิตานนท์)

  
..... อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก  
(รองศาสตราจารย์ ดร. จันทอง สุนทรภา)

  
..... กรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. พิชญ รัชฎาวงศ์)

  
..... กรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุขญา นิตวิฒนานนท์)

  
..... กรรมการภายนอกมหาวิทยาลัย  
(ดร. สาโรช บุญยกิจสมบัติ)


หัวข้อวิทยานิพนธ์ ผลของความเข้มข้นของของแข็งต่อการผลิตแก๊ส  
ชีวภาพในฟาร์มสุกรที่ใช้เทคโนโลยีสะอาด  
โดย นางสาวปณิตตา บัวจันทร์  
สาขาวิชา วิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม  
อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก รองศาสตราจารย์ ดร. ชันทอง สุนทรภา

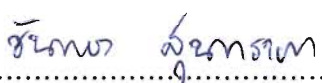
---


บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้หัวข้อวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโทบัณฑิต

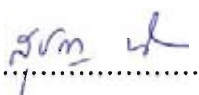
  
..... คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย  
(รองศาสตราจารย์ ดร.พรพจน์ เปี่ยมสมบูรณ์)


คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

  
..... ประธานกรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ชาญวิทย์ ไชยิตานนท์)

  
..... อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก  
(รองศาสตราจารย์ ดร. ชันทอง สุนทรภา)

  
..... กรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. พิชญ รัชฎาวงศ์)

  
..... กรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุธญา นิตวิฒนานนท์)

  
..... กรรมการภายนอกมหาวิทยาลัย  
(ดร. สาโรช บุญยกิจสมบัติ)



บัณฑิตา บัวจันทร์: ผลของความเข้มข้นของของแข็งต่อการผลิตแก๊สชีวภาพในฟาร์มสุกรที่ใช้เทคโนโลยีสะอาด (EFFECT OF SOLID CONTENT ON BIOGAS PRODUCTION OF CT PIG FARM) อ. ที่ปริกษาวิทยานิพนธ์หลัก: รศ.ดร. ชันทอง สุนทรภา, 128 หน้า.

งานวิจัยนี้แบ่งการ ศึกษาออกเป็น 2 ส่วน คือศึกษาผลของการ ลดปริมาณการใช้น้ำ ตามหลักการเทคโนโลยีสะอาดต่อสุขภาพของสุกร (น้ำน้กสุกร) และการศึกษาผลของปริมาณของแข็ง ในมูลสุกรต่อสมรรถนะของ ถึงปฏิกรณ์ ร่วม 2 ชั้นตอน งานวิจัยนี้เลี้ยงสุกรขุนที่หย่านมแล้ว ในคอกจำลอง 2 คอก คอกละ 20 ตัว คอกหนึ่งเป็นคอกที่ ใช้น้ำตามปกติเรียกว่าคอกควบคุม และอีกคอกหนึ่งมีการปรับเปลี่ยนอุปกรณ์ วิธีการล้างคอก ตามหลักการเทคโนโลยีสะอาด เรียกว่า คอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด พบว่า สุกรในคอกควบคุม ใช้น้ำเพื่อเป็นน้ำใช้และน้ำล้าง มากกว่าคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดร้อยละ 17.4 และ 56.2 ตามลำดับ แต่ต้องการน้ำเพื่อใช้เป็นน้ำดื่มน้อยกว่าคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดร้อยละ 32.0 หลังจากการเลี้ยงสุกรจน สามารถจำหน่ายได้เป็นเวลา 105 วัน ได้น้ำน้กสุกรในคอกควบคุม เท่ากับ 92 – 132 กิโลกรัม/ตัว และในคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดเท่ากับ 97 – 136 กิโลกรัม/ตัว น้ำเสียจากคอกควบคุมมี ค่าของของแข็งทั้งหมด ค่าของของแข็งระเหยง่าย และค่าของของแข็งแขวนลอย เท่ากับ 11,200 – 15,600, 5,000 – 7,250 และ 7,300 – 8,390 มก./ล. ตามลำดับ น้ำเสียจากคอกที่ใช้หลักการ เทคโนโลยีสะอาดมีค่าของของแข็ง ทั้งสามเท่ากับ 22,088 – 31,360, 9,860 – 17,765 และ 12,480 – 18,139 มก./ล. ตามลำดับ อัตราการเกิดแก๊สมีเทนต่อวัน จากถึงปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ที่สภาวะ คงที่ในช่วงวันที่ 81 – 90 ของการดำเนินการ มีค่าเท่ากับ  $3.46 \pm 0.04$ ,  $2.03 \pm 0.01$ ,  $1.13 \pm 0.02$  และ  $0.48 \pm 0.02$  ลิตร/วัน ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 ตามลำดับ

สาขาวิชา.....วิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม..... ลายมือชื่อนิสิต.....  
ปีการศึกษา...2554.....ลายมือชื่อ อ.ที่ปริกษาวิทยานิพนธ์หลัก.....

# # 5187203020 : MAJOR ENVIRONMENTAL SCIENCE

KEYWORDS : PIG FARM / CLEAN TECHNOLOGY / COMBINED TWO STAGE  
REACTOR / BIOGAS

PANTITA BUACHAN: EFFECT OF SOLID CONTENT ON BIOGAS PRODUCTION  
OF CT PIG FARM. ADVISOR: ASSOC. PROF. KHANTONG  
SOONTARAPA, Ph.D., 128 pp.

This research was divided into 2 parts. The first part was aimed to study the effect of water reduction according to the clean technology principle on pig health (pig weight). The second part was aimed to study the effect of solid contents in the performance of the combined 2-stage reactor. The finishing pigs were fed in 2 separated housings. There were 20 pigs each. The washing procedure in controlled group was as usual. The procedures following the clean technology (CT) guidelines in the other housing was called clean technology (CT) group. It was found that the control group consumed the water for dairy use and for washing higher than the CT group for 17.4 and 56.2%, respectively. However, the water consumption for drinking in the control group is less than the CT group for 32.0%. In feeding for 105 days before sale, the pig weight in the control group was in the range of 92 – 132 kg/head. That in the CT group was in the range of 97 – 136 kg/head. It was found that the total solid, volatile solid and suspended solid in wastewater from the control group were 11,200 – 15,600, 5,000 – 7,250 and 7,300 – 8,390 mg/L, respectively. Those from CT group were 22,340 – 31,360, 9,860 – 17,765 and 12,480 – 18,139 mg/L, respectively. The methane production rates from the combined 2-stage reactor at steady stage during experimental day of 81-90 at total solid contents of 5, 2.5, 1 and 0.5 were  $3.46 \pm 0.04$ ,  $2.03 \pm 0.01$ ,  $1.13 \pm 0.02$  and  $0.48 \pm 0.02$ , respectively.

Field of Study : Environmental Science.....

Student's Signature .....

Academic Year : 2011.....

Advisor's Signature .....

## กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงได้ด้วยความกรุณาเป็นอย่างยิ่งจาก รศ.ดร.ชั้นทอง สุนทรภา อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ผู้ประสิทธิ์ประสาทวิชาความรู้ อีกทั้งได้ให้คำแนะนำและตรวจสอบแก้ไขข้อบกพร่องต่างๆในตัวของผู้เข้าพจนานุกรมและการทำงานวิจัยด้วยความเอาใจใส่ สนับสนุนและให้กำลังใจมาโดยตลอด

ขอขอบพระคุณ ผศ.ดร.ชาญวิทย์ โฆษิตานนท์, ผศ.ดร.พิชญ รัชฎาวงศ์, ผศ.ดร.สุชญา นิตินานนท์ และ ดร.สาโรช บุญยกิจสมบัติ กรรมการสอบวิทยานิพนธ์ที่กรุณาให้ความแนะนำและเสนอข้อคิดเห็นที่เป็นประโยชน์ตลอดจนช่วยแก้ไขวิทยานิพนธ์ให้มีความสมบูรณ์ยิ่งขึ้น

ขอขอบพระคุณกองทุน 90 ปีแห่งจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย กองทุนรัชดาภิเษกสมโภชน์รุ่นที่ 14 ที่มอบทุนวิจัยให้แก่งานวิจัยนี้จนสำเร็จลุล่วงด้วยดี

ขอขอบพระคุณ คุณสรพหล นิติกัญญา รองกรรมการผู้จัดการ บริษัท เอส พี เอ็ม อาหารสัตว์ จำกัด ที่กรุณาเอื้อเฟื้อให้ความอนุเคราะห์ในการเก็บตัวอย่างมูลสุกรและคอกสุกรในงานวิจัยนี้

ขอขอบพระคุณ คุณลี้อา ชาวสวน ผู้จัดการส่วนวิศวกรรมบริการ บริษัท มาลี สามพราน จำกัด (มหาชน) ที่กรุณาเอื้อเฟื้อให้ความอนุเคราะห์ ในการเก็บเชื้อจุลินทรีย์เริ่มต้นอำนวยความสะดวกการเข้าไปปฏิบัติงาน

ขอขอบคุณรวมทั้งเพื่อนๆ พี่ๆ น้องๆ ที่ให้การสนับสนุนและเป็นกำลังใจให้มาโดยตลอด

สุดท้ายนี้ ผู้วิจัยขอกราบขอบพระคุณบิดาและมารดา ที่ให้กำเนิดสนับสนุนอบรมสั่งสอนและมอบความรักให้ข้าพเจ้าจนสามารถเป็นบุคคลากรที่ดีของประเทศชาติและคุณประโยชน์ที่ได้รับจากการทำวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ผู้วิจัยขออุทิศแด่ผู้มีพระคุณทุกท่าน

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	จ
กิตติกรรมประกาศ.....	ฉ
สารบัญ.....	ช
สารบัญตาราง.....	ญ
สารบัญภาพ.....	ฉ
 บทที่	
1 บทนำ.....	1
1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา.....	1
1.2 วัตถุประสงค์ของการวิจัย.....	2
1.3 ขอบเขตของการวิจัย.....	3
1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ.....	4
2 ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	5
2.1 ลักษณะน้ำเสียของฟาร์มสุกร.....	5
2.2 แก๊สชีวภาพ.....	8
2.3 กระบวนการย่อยสลายสารอินทรีย์แบบไม่ใช้ออกซิเจน (Anerobic digestion).....	9
2.3.1 กระบวนการไฮโดรไลซิส (Hydrolysis).....	10
2.3.2 กระบวนการอะซิโดเจเนซิส (Aciddogenesis).....	10
2.3.3 กระบวนการอะซิโตเจเนซิส (Acetogenesis).....	11
2.3.4 กระบวนการสร้างมีเทน (Methanogenesis).....	12
2.4 จุลินทรีย์ที่เกี่ยวข้องกับการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน.....	14
2.4.1 แบคทีเรียสร้างกรดไขมันระเหย (Acidogenic Bacteria).....	14



บทที่	หน้า
2.4.2 แบคทีเรียสร้างกรดอะซิติก (Acetogenic Bacteria).....	14
2.4.2.1 แบคทีเรียผลิตอะซิเตทอย่างเดี่ยว (Homoacetogenic Bacteria).....	14
2.4.2.2 แบคทีเรียสร้างอะซิเตทที่ผลิตไฮโดรเจนได้ (H <sub>2</sub> -Producing Acetogenic Bacteria).....	15
2.4.3 แบคทีเรียสร้างมีเทน.....	15
2.5 ปัจจัยที่ควบคุมกระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน.....	17
2.5.1 อุณหภูมิ.....	17
2.5.2 ความเป็นกรดต่าง(pH).....	17
2.5.4 เวลาที่น้ำเสียอยู่ในถังปฏิกรณ์.....	17
2.5.5 สารพิษ(Toxicants).....	17
2.5.6 ความเข้มข้นของกรดอินทรีย์.....	18
2.5.7 อัตราการสร้างแก๊สมีเทน.....	18
2.6 เทคโนโลยีสะอาด (Clean Technology).....	18
2.6.1 ปัจจัยที่สำคัญในการเลือกรูปแบบเพื่อการลดของเสียและลดการใช้ทรัพยากรที่แหล่งกำเนิด.....	19
2.6.2 แนวทางปฏิบัติที่ดีเพื่อลดการสูญเสียทรัพยากรของฟาร์มสุกร.....	19
2.6.2.1 แนวทางปฏิบัติสำหรับการทำความสะอาดคอกและโรงเรือน.....	19
2.6.2.2 แนวทางปฏิบัติสำหรับการจัดการมูลสุกร.....	20
2.6.2.3 แนวทางปฏิบัติเกี่ยวกับระบบรวบรวมและบำบัดน้ำเสีย.....	21
2.7 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	21
3. วิธีดำเนินการวิจัย.....	26
3.1 การศึกษาการใช้เทคโนโลยีสะอาดเพื่อลดการใช้น้ำในฟาร์มสุกร.....	26
3.1.1 คอกจำลองและการเลี้ยงสุกร.....	26
3.1.2 แนวทางปฏิบัติการใช้เทคโนโลยีสะอาด.....	26
3.1.3 การบันทึกข้อมูลการทดลอง.....	27
3.2 การศึกษาผลของปริมาณของแข็งในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	29
3.2.1 วัตถุประสงค์ที่ใช้ในการศึกษา.....	29

บทที่	หน้า
3.3.2 ระบบถังปฏิกรณ์รวม 2 ชั้นตอน.....	29
3.3.3 การเตรียมน้ำเสียดิบ.....	30
3.3.4 การเริ่มต้นและการเดินระบบการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน.....	31
3.2.5 การตรวจวิเคราะห์คุณภาพน้ำออกจากระบบและอัตราการผลิตแก๊ส.....	32
3.3 การวิเคราะห์ข้อมูล.....	32
4 ผลการทดลองและวิจารณ์ผลการทดลอง.....	33
4.1 ผลการศึกษาการใช้เทคโนโลยีสะอาดเพื่อลดการใช้น้ำ.....	33
4.2 ลักษณะสมบัติของวัตถุดิบที่ป้อนเข้าสู่ระบบถังปฏิกรณ์.....	39
4.3 ผลการศึกษาความมีเสถียรภาพของระบบในถังปฏิกรณ์รวม 2 ชั้นตอน.....	40
4.4 ผลการศึกษาประสิทธิภาพการบำบัดน้ำเสีย.....	45
4.5 ผลการศึกษาการเกิดแก๊สมีเทน.....	48
4.6 การเกิดปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนักสารอินทรีย์ที่ถูกกำจัด.....	50
5 สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ.....	52
5.1 สรุปผลการวิจัย.....	52
5.2 ข้อเสนอแนะ.....	54
รายการอ้างอิง.....	55
ภาคผนวก.....	58
ภาคผนวก ก วิธีวิเคราะห์.....	56
ภาคผนวก ข วิธีการคำนวณ.....	72
ภาคผนวก ค ข้อมูลผลการทดลอง.....	79
ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์.....	128

## สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
1.1	ตารางแสดงปริมาณการผลิต การส่งออก และการบริโภคสุกร.....	1
2.1	ตารางแสดงลักษณะทั่วไปของน้ำเสียจากฟาร์มสุกร.....	6
2.2	ตารางแสดงมาตรฐานน้ำทิ้งจากฟาร์มสุกร.....	7
2.3	ตารางแสดงผลวิเคราะห์ปริมาณธาตุอาหารในมูลสุกร.....	8
3.1	ตารางแสดงแนวปฏิบัติการใช้เทคโนโลยีสะอาด.....	28
3.2	ตารางแสดงพารามิเตอร์ที่ใช้ในการวิเคราะห์.....	30
4.1	ตารางแสดงลักษณะสมบัติของสารอินทรีย์ที่ป้อนเข้าสู่ระบบ.....	39
4.2	อัตราการเกิดแก๊สมีเทนและแก๊สชีวภาพต่อน้ำหนักสารอินทรีย์ที่ถูกกำจัดที่ สภาวะคงที่.....	51

## สารบัญภาพ

ภาพที่		หน้า
2.1	ฟาร์มสุกรบริษัท เอส พี เอ็ม อาหารสัตว์ จำกัด จังหวัดราชบุรี.....	5
2.2	กระบวนการย่อยสลายสารอินทรีย์แบบไม่ใช้ออกซิเจน.....	13
3.1	ถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอนที่ใช้งานวิจัย.....	30
4.1	ลักษณะคอกสุกรจำลอง.....	33
4.2	ปริมาณการใช้น้ำแต่ละประเภทของแต่ละกลุ่มทดลอง (ก) ลิตรต่อตัว (ข) ลิตรต่อวัน.....	35
4.3	น้ำหนักสุกรของแต่ละกลุ่มทดลอง.....	36
4.4	การเจริญเติบโตของสุกรจากคอกควบคุมเปรียบเทียบกับคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด.....	37
4.5	ปริมาณของแข็งทั้งหมดของคอกควบคุมกับคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด	38
4.6	ปริมาณของแข็งระเหยง่ายของคอกควบคุมกับคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด.....	38
4.7	ปริมาณของแข็งแขวนลอยของคอกควบคุมกับคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด.....	39
4.8	ระยะเวลาการเกิดแก๊สมีเทนในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอนที่ปริมาณของแข็งต่างๆในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	41
4.9	ระดับอุณหภูมิในส่วนขั้นตอนการสร้างกรดของถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	43
4.10	ค่า pH ของถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน (ก) ในส่วนการสร้างกรด (ข) ในส่วนการสร้างมีเทน.....	43
4.11	ค่ากรดอินทรีย์ระเหยง่ายของ Effluent จากถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	44
4.12	สภาพความเป็นด่างทั้งหมดของ Effluent จากถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	44
4.13	ค่า TKN ของ Effluent จากถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	45
4.14	ประสิทธิภาพการกำจัดของแข็งทั้งหมดในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	46
4.15	ประสิทธิภาพการกำจัดของแข็งระเหยง่ายในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	47
4.16	ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดีในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	47
4.17	ประสิทธิภาพการกำจัดบีโอดีในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	48
4.18	สัดส่วนของแก๊สมีเทนในแก๊สชีวภาพที่ได้จากถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	49

4.19	อัตราการเกิดแก๊สมีเทนจากถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	49
4.20	อัตราการเกิดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์จากถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน.....	50
4.21	อัตราการเกิดแก๊สมีเทนต่อน้ำหนักสารอินทรีย์ที่ถูกกำจัด.....	51

# บทที่ 1

## บทนำ

### 1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา

ปัจจุบันปัญหาสิ่งแวดล้อมทางน้ำเป็นปัญหาที่มีความสำคัญในทุกประเทศ ฟาร์มสุกรส่วนใหญ่มักตั้งอยู่ใกล้แหล่งน้ำแล้วระบายน้ำเสียลงสู่แหล่งน้ำโดยตรง โดยฟาร์มสุกรขนาดกลาง และขนาดใหญ่ถูกบังคับให้ต้องจัดสร้างระบบบำบัดน้ำเสียตามประกาศกระทรวงทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม ตั้งแต่เดือนกุมภาพันธ์ 2545 [1] แต่การจัดการสิ่งแวดล้อมที่ดีที่แหล่งกำเนิดด้วยหลักการเทคโนโลยีสะอาดเป็นมาตรการที่ดีกว่าที่จะช่วยลดผลกระทบต่อคุณภาพแหล่งน้ำ นอกจากนี้การเพิ่มผลเมืองของประเทศไทยทำให้ความต้องการบริโภคโปรตีนจากเนื้อสัตว์เพิ่มขึ้นด้วย ดังแสดงในตารางที่ 1.1 โดยร้อยละ 95 ของปริมาณการผลิตใช้บริโภคภายในประเทศ ถึงแม้ปริมาณการผลิตในปี พ.ศ. 2554 จะลดลงเนื่องจากปัญหาโรคทางระบบสืบพันธุ์และระบบทางเดินหายใจ (Procine Reproductive and Respiratory Syndrome: PRRS) ที่เกิดขึ้นในระหว่างปี 2554 แต่สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร โดยศูนย์สารสนเทศการเกษตร พยากรณ์ว่าปี 2555 จะมีการผลิตสุกรเพิ่มขึ้นร้อยละ 3.53 ทำให้มีปริมาณของเสียที่เกิดจากฟาร์มสุกรและทิ้งออกสู่สิ่งแวดล้อมมากขึ้น

**ตารางที่ 1.1** ตารางแสดงปริมาณการผลิต การส่งออก และการบริโภคสุกร [2]

ปี	2550	2551	2552	2553	2554	2555
ปริมาณการผลิต (ล้านตัว)	13.545	12.088	11.771	12.099	11.894	12.314
(ล้านตัน)	1.084	0.967	0.942	0.968	0.952	0.985
ปริมาณการส่งออก (ตัน)	8,368	9,917	9,264	9,724	11,500	12,000
ปริมาณการบริโภค (ล้านตัน)	1.110	0.952	0.886	0.922	0.900	0.912

ของเสียที่เกิดจากการเลี้ยงสุกรประกอบด้วย เศษอาหาร มูล ปัสสาวะ น้ำล้างคอก แก้ว ต่างๆ และสารระเหยที่มักกลิ่นจากการสลายตัวของมูลและปัสสาวะที่ขับถ่าย การนำของเสียมาหมักในสภาวะไม่ใช้ออกซิเจน เป็นการกำจัดของเสียทางเลือกหนึ่งที่มีผู้นิยมนำไปใช้กันอย่างกว้างขวาง [3] ซึ่งนอกจากจะให้น้ำเสียมีคุณภาพดีขึ้นแล้วยัง ได้แก๊สชีวภาพซึ่งสามารถนำไปใช้เป็นพลังงานทดแทนภายในฟาร์ม การบำบัดแบบนี้เหมาะสำหรับการบำบัดน้ำเสียที่มีค่าความสกปรกสูง และไม่

เกิดตะกอนในระบบมากจนเป็นภาระในการกำจัดต่อไป แต่น้ำเสียที่ผ่านการบำบัดแล้วยังคงมีสารอินทรีย์เหลืออยู่มาก ทำให้มีปัญหาในการบำบัดขั้นต่อไป ฟาร์มสุกรบางแห่งปล่อยน้ำเสียที่ผ่านการหมักจากบ่อหมักออกสู่สิ่งแวดล้อม ทำให้เกิดปัญหาน้ำเน่าเสีย กลิ่นเหม็น และเป็นแหล่งสะสมของเชื้อโรค และมีการร้องเรียนตามมา [4]

กระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน (Anaerobic digestion) คือกระบวนการย่อยสลายสารอินทรีย์ทางชีวภาพภายใต้สภาวะไร้ออกซิเจนด้วยจุลินทรีย์กลุ่มต่าง ๆ ที่สามารถดำรงชีวิตอยู่ในสภาวะไร้ออกซิเจน โดยขั้นตอนแรกจะเปลี่ยนสารอินทรีย์โมเลกุลขนาดใหญ่ ซึ่งได้แก่ โปรตีน คาร์โบไฮเดรต และไขมัน ให้เป็นสารอินทรีย์โมเลกุลขนาดเล็ก เช่น กรดอะมิโน น้ำตาล และกรดไขมัน ขั้นที่สองเป็นการเปลี่ยนสภาพสารอินทรีย์โมเลกุลขนาดเล็กเป็นกรดไขมันระเหย (Volatile fatty acids, VFA) ด้วยจุลินทรีย์สร้างกรด (Acidogenesis และ Acetogenesis) และ ขั้นสุดท้ายเป็นกระบวนการเปลี่ยนกรดไขมันระเหยง่ายเป็นแก๊สชีวภาพด้วยจุลินทรีย์สร้างมีเทน (Methanogenesis) [3]

โดยทั่วไปฟาร์มสุกรจะมีการล้างคอกวันละ 1 ครั้ง ปริมาณน้ำที่ใช้ล้างคอกประมาณวันละ 10 - 20 ลิตรต่อสุกร 1 ตัว ฟาร์มสุกรขนาดเล็กจะใช้น้ำประมาณ 20 ลิตรต่อตัวต่อวัน ขณะที่ฟาร์มสุกรขนาดกลางและขนาดใหญ่จะใช้น้ำ 15 และ 10 ลิตรต่อตัวต่อวัน ตามลำดับ [5] การใช้น้ำในปริมาณมากของฟาร์มสุกร ทำให้ประสิทธิภาพของระบบการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนลดลง และจากปัญหาการคลาดแคลนน้ำจืดที่รุนแรงมากขึ้น งานวิจัยนี้จึงสนใจการใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดที่รู้จักกันมาเป็นระยะเวลาหนึ่งแล้วจากเชิงทฤษฎีเป็นเชิงปฏิบัติ เพื่อลดปริมาณการใช้น้ำในการล้างคอกสุกร นอกจากนั้นยังคาดหวังว่าสามารถเพิ่มประสิทธิภาพของระบบการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน ทำให้ได้แก๊สชีวภาพมากขึ้น

## 1.2 วัตถุประสงค์ของการวิจัย

1. เพื่อศึกษาผลของความเข้มข้นของมูลสุกรต่อปริมาณการเกิดแก๊สมีเทนจากการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน
2. เพื่อเสนอแนวปฏิบัติเทคโนโลยีสะอาดลดการใช้น้ำในฟาร์มสุกร

### 1.3 ขอบเขตของการวิจัย

1. ได้รับความอนุเคราะห์สุกรและคอกจากบริษัท เอส พี เอ็ม อาหารสัตว์จำกัด จังหวัดราชบุรี
2. ใช้ปฏิกูลสุกรจากบริษัท เอส พี เอ็ม อาหารสัตว์จำกัด จังหวัดราชบุรี ทั้งในการศึกษาผลของความเข้มข้นของมูลสุกร และในการศึกษาผลของแนวปฏิบัติเทคโนโลยีสะอาด
3. ศึกษาผลของปริมาณของแข็งต่อการเกิดแก๊สมีเทน ในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ที่ออกแบบโดยงานวิจัยก่อนหน้านี้ [6] ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5, 1, 0.5 และ 0.2
4. วิเคราะห์สมบัติของมูลสุกร ดังนี้
  - ปริมาณของแข็งทั้งหมด (Total solids)
  - ปริมาณของแข็งระเหยง่ายทั้งหมด (Volatile solids)
  - ปริมาณความชื้นมาตรฐานเปียก
  - ซีไอดี (Chemical Oxygen Demand)
  - บีไอดี (Biological Oxygen Demand)
  - พีเอช
  - ปริมาณไนโตรเจนทั้งหมด
  - ปริมาณฟอสฟอรัสทั้งหมด
  - อัตราส่วนคาร์บอนต่อไนโตรเจน
5. วิเคราะห์สมบัติของน้ำเสียเข้า – ออก จากระบบถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ดังนี้
  - ปริมาณของแข็งทั้งหมด (Total solids)
  - ปริมาณของแข็งระเหยง่ายทั้งหมด (Volatile solids)
  - ซีไอดี (Chemical Oxygen Demand)
  - บีไอดี (Biological Oxygen Demand)
  - อุณหภูมิ
  - พีเอช
  - ปริมาณกรดไขมันระเหยง่าย (Volatile fatty acid)



- ปริมาณไนโตรเจนทั้งหมด (Total kjeldahl Nitrogen)
- สภาพด่างทั้งหมด (Total alkalinity, TAlk)

6. ศึกษาอัตราการเกิดแก๊สชีวภาพและองค์ประกอบแก๊สชีวภาพ

#### 1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

1. เพิ่มอัตราการผลิตแก๊สชีวภาพ
2. สามารถกำจัดขยะของเสียในฟาร์มสุกรได้อย่างมีประสิทธิภาพ
3. ทราบผลของปริมาณของแข็งที่มีต่อประสิทธิภาพการเกิดแก๊สมีเทนด้วยระบบบำบัดแบบไม่ใช้ออกซิเจน
4. สามารถลดการใช้น้ำในฟาร์มสุกรด้วยระบบเทคโนโลยีสะอาด และประยุกต์ใช้กับฟาร์มเลี้ยงสุกรทั้งในระดับเกษตรกรและอุตสาหกรรม

## บทที่ 2

### ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

#### 2.1 ลักษณะน้ำเสียจากฟาร์มสุกร

ปริมาณของสิ่งขับถ่ายและลักษณะน้ำเสียที่เกิดขึ้นในฟาร์มสุกรแต่ละวัน ขึ้นอยู่กับปัจจัยต่าง ๆ ได้แก่ ขนาดของฟาร์มหรือจำนวนสัตว์ขุนคอก ลักษณะอาหารและวิธีการให้อาหาร ขนาดของสุกร ชนิดของสัตว์และประเภทสัตว์ที่เลี้ยง ลักษณะโรงเรือนที่ใช้เลี้ยงสุกรและระบบการจัดการของเสีย วิธีการทำความสะอาดคอกและปริมาณน้ำที่ใช้ล้าง /ทำความสะอาด ขณะที่กรมปศุสัตว์รายงานไว้ว่า ส่วนประกอบทางเคมีและปริมาณมูลสุกรที่ขับถ่ายออกมาขึ้นอยู่กับปัจจัยหลายประการ ได้แก่ อายุ น้ำหนักตัว พันธุ์ อาหาร ปริมาณน้ำที่กิน ความสามารถในการย่อยอาหาร สิ่งแวดล้อม และการจัดการเกี่ยวกับของเสีย ภาพที่ 2.1 แสดงลักษณะโรงเรือนและความเป็นอยู่ของสุกรในฟาร์มสุกรของบริษัท เอส พี เอ็ม อาหารสัตว์ จังหวัดราชบุรี ซึ่งจัดเป็นฟาร์มสุกรขนาดใหญ่ และใช้เป็นกรณีศึกษาของงานวิจัยนี้



**ภาพที่ 2.1** ฟาร์มสุกรบริษัท เอส พี เอ็ม อาหารสัตว์ จำกัด จังหวัดราชบุรี

ลักษณะน้ำเสียของฟาร์มสุกร โดยทั่วไป [7] ดังแสดงในตารางที่ 2.1 มีความเข้มข้นสูงมาก ทั้งในรูปบีโอดี และธาตุอาหาร ซึ่งเมื่อปล่อยลงสู่แหล่งน้ำปิด หรือแม่น้ำ จะทำให้เกิดปัญหายูโทรฟิเคชั่น จากการมีธาตุอาหารไนโตรเจน และ/หรือฟอสฟอรัสมากเกินไป ในประเทศไทยพบปัญหา

ยูโทรฟิเคชัน หรือแอลจี หรือสาหร่ายสะพรั่ง หรือที่เรียกกันว่า ซึ่ปลาตาย ในหลายพื้นที่แล้ว เช่น ที่ ศรีราชา ชะอำ หัวหิน กว๊านพะเยา บึงแก่นนคร (ขอนแก่น) และเมื่อต้นปี พ.ศ. 2543 ก็ได้เกิดปัญหา แพลงตอนพืชสะพรั่งขึ้น ที่บริเวณปากแม่น้ำเจ้าพระยา จังหวัดสมุทรปราการ กินบริเวณกว้างกว่า 3 กิโลเมตรตามชายฝั่งทะเลปากแม่น้ำ [8] ด้วยเหตุนี้จึงได้มีการควบคุมการปล่อยน้ำเสียจากฟาร์มสุกร โดยกรมควบคุมมลพิษเพื่อให้มีการบำบัดน้ำเสียให้มีคุณภาพดี ก่อนปล่อยสู่สิ่งแวดล้อม ซึ่ง มาตรฐานน้ำทิ้งมีค่ากำหนดดังแสดงในตารางที่ 2.2

**ตารางที่ 2.1** ตารางแสดงลักษณะทั่วไปของน้ำเสียจากฟาร์มสุกร [7]

พารามิเตอร์	ค่าพารามิเตอร์
อัตราการเกิดน้ำเสีย	10 – 20 ลิตร/ตัว/วัน
บีโอดี	1,500 – 3,000 มิลลิกรัม/ลิตร
ซีโอดี	4,000 – 7,000 มิลลิกรัม/ลิตร
ของแข็งแขวนลอยทั้งหมด	2,000 – 4,800 มิลลิกรัม/ลิตร
ไนโตรเจนในรูปที่เคเอ็น	400 – 800 มิลลิกรัม/ลิตร
ฟอสฟอรัสทั้งหมด	8 – 17 มิลลิกรัม/ลิตร
ความเป็นกรดค้างหรือค่าพีเอช	6 - 8

**ตารางที่ 2.2** ตารางแสดงมาตรฐานน้ำทิ้งจากฟาร์มสุกร [5]

พารามิเตอร์	หน่วย	ค่าสูงสุด	
		ประเภท ก.	ประเภท ข.
ความเป็นกรดและด่าง	-	5.5-9	5.5-9
บีโอดี	มิลลิกรัมต่อลิตร	60	100
ซีโอดี	มิลลิกรัมต่อลิตร	300	400
ของแข็งแขวนลอย	มิลลิกรัมต่อลิตร	150	200
ทีเคเอ็น	มิลลิกรัมต่อลิตร	120	200

หมายเหตุ : ประเภท ก ฟาร์มขนาดใหญ่ (ฟาร์มที่มีจำนวนสุกรตั้งแต่ 5,000 ตัวขึ้นไป)

ประเภท ข ฟาร์มขนาดกลาง (ฟาร์มที่มีจำนวนสุกรในช่วง 500 – 5,000 ตัว)

เมื่อของเสียจากฟาร์มที่มีสารอินทรีย์ในระดับสูงไหลลงแหล่งน้ำ จะมีกลไกทางธรรมชาติในการบำบัดสารอินทรีย์เกิดขึ้น คือ จุลินทรีย์ที่ใช้อากาศจำเป็นต้องใช้ออกซิเจนในน้ำ เพื่อการย่อยสลายสารอินทรีย์ในน้ำเสียมากขึ้น ทำให้ออกซิเจนในแหล่งน้ำถูกใช้ในการย่อยสลาย สารเคมีเชิงซ้อนที่เป็นส่วนประกอบจะถูกเปลี่ยนเป็นสารออกไซด์เชิงเดี่ยวจำพวก  $\text{CO}_2$ ,  $\text{NO}$ ,  $\text{SO}_4$ ,  $\text{PO}_4^-$  และสารอื่น ๆ ออกซิเจนจึงน้อยลงตามลำดับจนหมด ส่งผลให้ปลา/สัตว์น้ำอื่น ๆ ขาดออกซิเจนที่จำเป็นต่อชีวิตและตายในที่สุด การปนเปื้อนของไนโตรเจนในรูปแอมโมเนียอิสระหรือแอมโมเนียมไอออน ( $\text{NH}_3/\text{NH}_4^+$ ) ก็เพิ่มการใช้ออกซิเจนโดยไนตริฟายอิงแบคทีเรีย เพื่อเปลี่ยน  $\text{NH}_3/\text{NH}_4^+$  เป็นไนไตรท์ ( $\text{NO}_2^-$ ) และไนเตรท ( $\text{NO}_3^-$ ) ในกระบวนการ Nitrification ส่วน Blue-green algae ที่ได้รับไนโตรเจนสูงในน้ำที่ไหลช้าสามารถเป็นพิษต่อผู้ใช้น้ำได้ [9]

ในมูลสุกรมีปริมาณธาตุอาหารซึ่งเป็นทั้งสารอินทรีย์และสารอนินทรีย์ โดยธาตุอาหารบางชนิดอยู่ในระดับที่สูงดังตารางที่ 2.3 ซึ่งหากได้รับการบำบัดด้วยวิธีการที่ถูกต้องและสามารถนำธาตุอาหารเหล่านี้มาใช้ในทางที่เกิดประโยชน์เช่น การทำปุ๋ย หรือ การผลิตแก๊สชีวภาพจะสามารถช่วยลดผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมได้อีกทางหนึ่ง

**ตารางที่ 2.3** ตารางแสดงผลวิเคราะห์ปริมาณธาตุอาหารในมูลสุกร [10]

ผลวิเคราะห์ปริมาณธาตุอาหารในมูลสุกร		
ความเป็นกรด – ค่า (pH)		6.9
ธาตุอาหารหลัก (เปอร์เซ็นต์)	ไนโตรเจน	2.83
	ฟอสฟอรัส	16.25
	โพแทสเซียม	0.11
ธาตุอาหารรอง (เปอร์เซ็นต์)	แคลเซียม	8.11
	แมกนีเซียม	2.42
	กำมะถัน	0.144
ธาตุอาหารเสริม (ppm)	เหล็ก	8,500
	แมงกานีส	970
	สังกะสี	2,600
	ทองแดง	1,650
ธาตุอาหารเสริม (ppm)	โบรอน	36
	โมลิบดีนัม	20
	กลอรีน	1,270
โซเดียม (เปอร์เซ็นต์)		0.711

## 2.2 แก๊สชีวภาพ (Biogas)

ระบบบำบัดน้ำเสียมีอยู่ 2 ระบบ คือ ระบบบำบัดแบบใช้ออกซิเจนกับระบบบำบัดแบบไม่ใช้ออกซิเจน ซึ่งระบบบำบัดน้ำเสียแบบไม่ใช้ออกซิเจนเป็นระบบบำบัดที่เหมาะสมกับน้ำเสียที่มีความสกปรกสูง เช่น น้ำเสียจากฟาร์มสุกร แต่ปัจจุบันมีการพัฒนารูปแบบของถังปฏิกรณ์ขึ้นมาเรื่อยๆ จนสามารถบำบัดน้ำเสียที่มีค่าบีโอดีต่ำๆ เช่น น้ำเสียจากชุมชน [3] เนื่องจากระบบบำบัดน้ำเสียแบบไม่ใช้ออกซิเจนเป็นระบบที่ไม่ต้องมีการเติมอากาศ จึงทำให้ประหยัดพลังงาน และยังสามารถผลิตแก๊สชีวภาพ เพื่อใช้เป็นพลังงานทดแทนในรูปของพลังงานไฟฟ้า หรือพลังงานความร้อน

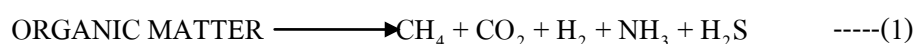
แก๊สชีวภาพ ประกอบด้วยแก๊สมีเทน (Methane) เป็นส่วนใหญ่ มีสมบัติติดไฟได้ ซึ่งมีประโยชน์ทางเศรษฐกิจ และสามารถนำไปใช้เป็นเชื้อเพลิงสำหรับการเผาไหม้ แก๊สมีเทนบริสุทธิ์ ให้ค่าความร้อนประมาณ 35,800 กิโลจูลต่อลูกบาศก์เมตร แก๊สชีวภาพที่มีสัดส่วนแก๊สมีเทนร้อยละ 65 ให้ค่าความร้อนประมาณ 22,400 กิโลจูลต่อลูกบาศก์เมตร ปริมาณความร้อนของแก๊สชีวภาพขึ้นอยู่กับปริมาณของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (CO<sub>2</sub>) หรือระดับความบริสุทธิ์ของแก๊สชีวภาพ แก๊สธรรมชาติที่มีส่วนผสมของแก๊สมีเทน โพรเพนและบิวเทน ให้ค่าความร้อนประมาณ 37,300 กิโลจูลต่อลูกบาศก์เมตร [11]

### 2.3 กระบวนการย่อยสลายสารอินทรีย์แบบไม่ใช้ออกซิเจน (Anaerobic digestion) [3]

กระบวนการบำบัดน้ำเสียแบบไม่ใช้ออกซิเจน (Anaerobic process) เป็นกระบวนการบำบัดน้ำเสียทางชีวภาพในสภาพที่ไม่ใช้ออกซิเจน ของสารอินทรีย์ ได้แก่ คาร์โบไฮเดรต โปรตีน และไขมัน ซึ่งสารประกอบเชิงซ้อนที่มีโมเลกุลขนาดใหญ่ จะถูกย่อยสลายจนให้ได้แก๊สผสมที่ประกอบด้วยแก๊สมีเทน (CH<sub>4</sub>) และแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (CO<sub>2</sub>) เป็นส่วนใหญ่ โดยจุลินทรีย์ที่มีความสามารถใช้ไฮโดรเจนเป็นตัวให้อิเล็กตรอน และใช้ตัวรับอิเล็กตรอนได้แก่ ไนเตรท ซัลเฟต หรือ แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ จะย่อยสลายสารอินทรีย์ ผลผลิตสุดท้ายของกระบวนการประกอบด้วยแก๊สมีเทน คาร์บอนไดออกไซด์ และแก๊สอื่นๆ ดังสมการ (1)

ปฏิกิริยาเคมีที่เกิดขึ้นจะแตกต่างกันออกไปตามชนิดของสารรับอิเล็กตรอนตัวสุดท้ายโดยหากตัวรับอิเล็กตรอนเป็นไนเตรตจะเป็นปฏิกิริยา Denitrification หากเป็นซัลเฟตจะเป็นปฏิกิริยา Sulfate Reduction และหากเป็นคาร์บอนไดออกไซด์จะเป็นปฏิกิริยา Methanogenesis

Microorganisms



ปฏิกิริยาชีวเคมีการย่อยสลายสารอินทรีย์ในสภาพไม่ใช้ออกซิเจน

หากทำการพิจารณาในระบบบำบัดน้ำเสียแบบไม่ใช้ออกซิเจนโดยทั่วไปที่ผลิตมีเทน จุลชีพที่โดดเด่นที่สุดคือกลุ่มแบคทีเรียสร้างกรดและแบคทีเรียสร้างมีเทน

ขั้นตอนในการย่อยสลายสารอินทรีย์ในสภาพไม่ใช้ออกซิเจน สามารถแบ่งออกเป็น 4 ขั้นตอนใหญ่ ๆ คือ

### 2.3.1 ขั้นตอนที่ 1 กระบวนการไฮโดรไลซิส (Hydrolysis)

กระบวนการนี้อาจเรียกอีกอย่างหนึ่งว่า กระบวนการการแตกสลายโพลีเมอร์ (Polymer Breakdown) ในขั้นนี้เป็นขั้นตอนการย่อยสลายสารประกอบอินทรีย์ที่เป็นสารประกอบโมเลกุลใหญ่ เช่น คาร์โบไฮเดรต โปรตีน และไขมัน โดยปฏิกิริยาไฮโดรไลซิส โดยอาศัยเอนไซม์ที่แบคทีเรียปล่อยออกมาใช้เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา ผลของปฏิกิริยาจะได้สารประกอบอินทรีย์ที่ไม่ซับซ้อนและละลายน้ำได้ เช่น น้ำตาลกลูโคส กรดอะมิโน ในกระบวนการนี้เป็นเพียงการเปลี่ยนแปลงสารประกอบอินทรีย์ที่ซับซ้อนไปเป็นสารประกอบอินทรีย์อย่างง่ายหรือทำให้โมเลกุลมีขนาดเล็กลงเท่านั้น ยังไม่มีการลด COD [3]

### 2.3.2 ขั้นตอนที่ 2 กระบวนการแอซิโดเจเนซิส (Acidogenesis)

สารประกอบอินทรีย์อย่างง่ายที่ละลายน้ำ ที่สร้างขึ้นโดยปฏิกิริยาไฮโดรไลซิส จะถูกแบคทีเรียที่ดำรงชีวิตอยู่ได้ทั้งสภาพที่มีและไม่มีออกซิเจนอิสระ (Facultative Bacteria) ใช้เป็นแหล่งคาร์บอนและพลังงานโดยกระบวนการเฟอร์เมนเตชัน (Fermentation) ผลของปฏิกิริยาจะได้กรดอินทรีย์ระเหยง่ายที่มีคาร์บอนไม่เกิน 5 ตัว เช่น กรดแอซติก (Acetic Acid) กรดโพรไพโอนิก (Propionic Acid) กรดบิวทีริก (Butyric Acid) กรดวาเลอริก (Valeric Acid) แบคทีเรียจำพวกนี้เรียกว่าแบคทีเรียพวกสร้างกรด (Acid Former หรือ Non-methanogenic Bacteria) ซึ่งชนิดของแบคทีเรียจะแตกต่างกันไปขึ้นอยู่กับชนิดของสารอินทรีย์ นอกจากนี้ยังขึ้นอยู่กับความเข้มข้น และสภาพแวดล้อมของปฏิกิริยาด้วย

การย่อยสลายในขั้นตอนนี้มีแบคทีเรียที่เกี่ยวข้อง 2 ประเภท คือ พวกที่สามารถดำรงชีพในสภาวะที่มีหรือไม่มีออกซิเจนได้ (Facultative Anaerobic Bacteria) และอีกประเภทหนึ่งคือ พวกที่สามารถดำรงชีพโดยไม่มีออกซิเจนเลย (Obligate Anaerobic Bacteria) ซึ่งพบมากกว่าพวกแรก การย่อยสลายสารอินทรีย์ในขั้นตอนนี้สามารถเกิดได้ 2 ที่คือ

- การย่อยสลายภายนอกเซลล์

การย่อยสลายภายนอกเซลล์นี้จะเกี่ยวข้องกับแบคทีเรียพวก Fermentative Bacteria ซึ่งจะปล่อยเอนไซม์ออกจากเซลล์ เพื่อทำปฏิกิริยาไฮโดรไลซิสและลิวทิฟิเคชันกับสารอินทรีย์โมเลกุลใหญ่ ให้อยู่ในรูปที่เซลล์ของแบคทีเรียสามารถนำไปใช้ได้ ตัวอย่างเช่น โปรตีน คาร์โบไฮเดรต และไขมันจะถูกย่อยสลายเป็น กรดอะมิโน กลูโคส และกรดไขมัน ตามลำดับ

- การย่อยสลายภายในเซลล์

สารอินทรีย์โมเลกุลเล็กที่ผ่านการย่อยสลายภายนอกมาแล้ว จะถูกดูดซึมเข้าสู่เซลล์ของแบคทีเรียเพื่อทำการย่อยสลายภายในเซลล์ ซึ่งผลผลิตสุดท้ายจะได้กรดระเหยง่ายโมเลกุลต่ำ เช่น พวกกรดแอซิดิก กรดโพรไพโอนิก เป็นต้น ปฏิกริยาที่ทำให้เกิดกรดเรียกว่า แอซิโดเจเนซิส (Acidogenesis)

การย่อยสลายในขั้นตอนนี้ จะไม่มีการลดภาวะสารอินทรีย์ของน้ำเสียที่ยังหลงเหลืออยู่ในน้ำเสีย แต่เมื่อมีการสร้างไฮโดรเจน อิเล็กตรอนจะถูกส่งให้กับไฮโดรเจนไอออนเปลี่ยนเป็น แก๊สออกจากระบบ ทำให้สภาวะออกซิเดชันลดลง ซึ่งเป็นการลดภาวะสารอินทรีย์ดังสมการ (2)



### 2.3.3 ขั้นตอนที่ 3 กระบวนการแอซิโตเจเนซิส (Acetogenesis)

แบคทีเรียแอซิโตเจนิค (แบคทีเรียสร้าง แอซิเตท) มีบทบาทสำคัญในการเป็นตัวเชื่อมระหว่างขั้นตอนการสร้างกรดและขั้นตอนการสร้างมีเทน แบคทีเรียสร้างมีเทนต้องการสับสเตรต (Substrate) เฉพาะเจาะจงมาก ได้แก่ กรดแอซิดิก กรดฟอร์มิก ไฮโดรเจน เมทานอล และเมทิลามีน (Methylamine) กรดไขมันระเหยที่มีคาร์บอนมากกว่า 2 อะตอม ไม่อาจใช้เป็นสับสเตรตในการผลิตแก๊สมีเทนได้โดยตรง แบคทีเรียแอซิโตเจนิค (ที่ผลิตไฮโดรเจนได้ด้วย) มีความสามารถในการย่อยสลายกรดไขมันระเหยที่มีคาร์บอนมากกว่า 2 อะตอม ให้กลายเป็นคาร์บอนไดออกไซด์ กรดแอซิดิก และไฮโดรเจนภายใต้สภาวะที่ไฮโดรเจนมีความดันพาร์เชียลต่ำกว่า  $2 \times 10^{-3}$  บรรยากาศ และต่ำกว่า  $9 \times 10^{-3}$  บรรยากาศ สำหรับการย่อยสลายกรดบิวทริกและกรดโพรไพโอนิก [3]

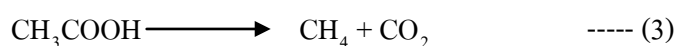
กรดไขมันระเหยที่เกิดขึ้นจากกระบวนการแอซิโตเจเนซิส (Acetogenesis) ให้เป็นแอซิเตท (Acetate) ฟอร์มเมท (Formate) ไฮโดรเจน และคาร์บอนไดออกไซด์ โดยแบคทีเรียโฮโมแอซิโตเจนิค (Homoacetogenic Bacteria) ซึ่งเป็นสารประกอบสำคัญในการสร้าง แก๊สมีเทน ปฏิกริยานี้ถือเป็นปฏิกริยาที่สำคัญในการหลีกเลี่ยงการสะสมของกรด ไขมันระเหย และไฮโดรเจน ในปริมาณที่สูงพอที่จะยับยั้งการสร้างแก๊สมีเทนได้

แบคทีเรียกลุ่มนี้อาจเรียกว่าแบคทีเรียที่สร้างไฮโดรเจน (Hydrogen Forming Bacteria) เนื่องจากแบคทีเรียที่สร้างไฮโดรเจนมักสร้างกรดอินทรีย์ได้ แต่ตัวที่สร้างกรดได้อาจไม่สามารถสร้างไฮโดรเจน จึงถือว่าแบคทีเรียที่สร้างไฮโดรเจนเป็นแบคทีเรียที่สร้างกรด แบคทีเรียทั้งสองชนิดนี้อาจรวมเรียกได้ว่า เป็นแบคทีเรียที่ไม่สร้างมีเทน (Non - methanogenic Bacteria)

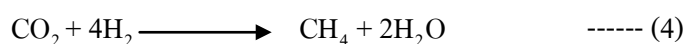


### 2.3.4 ขั้นตอนที่ 4 กระบวนการสร้างมีเทน (Methanogenesis)

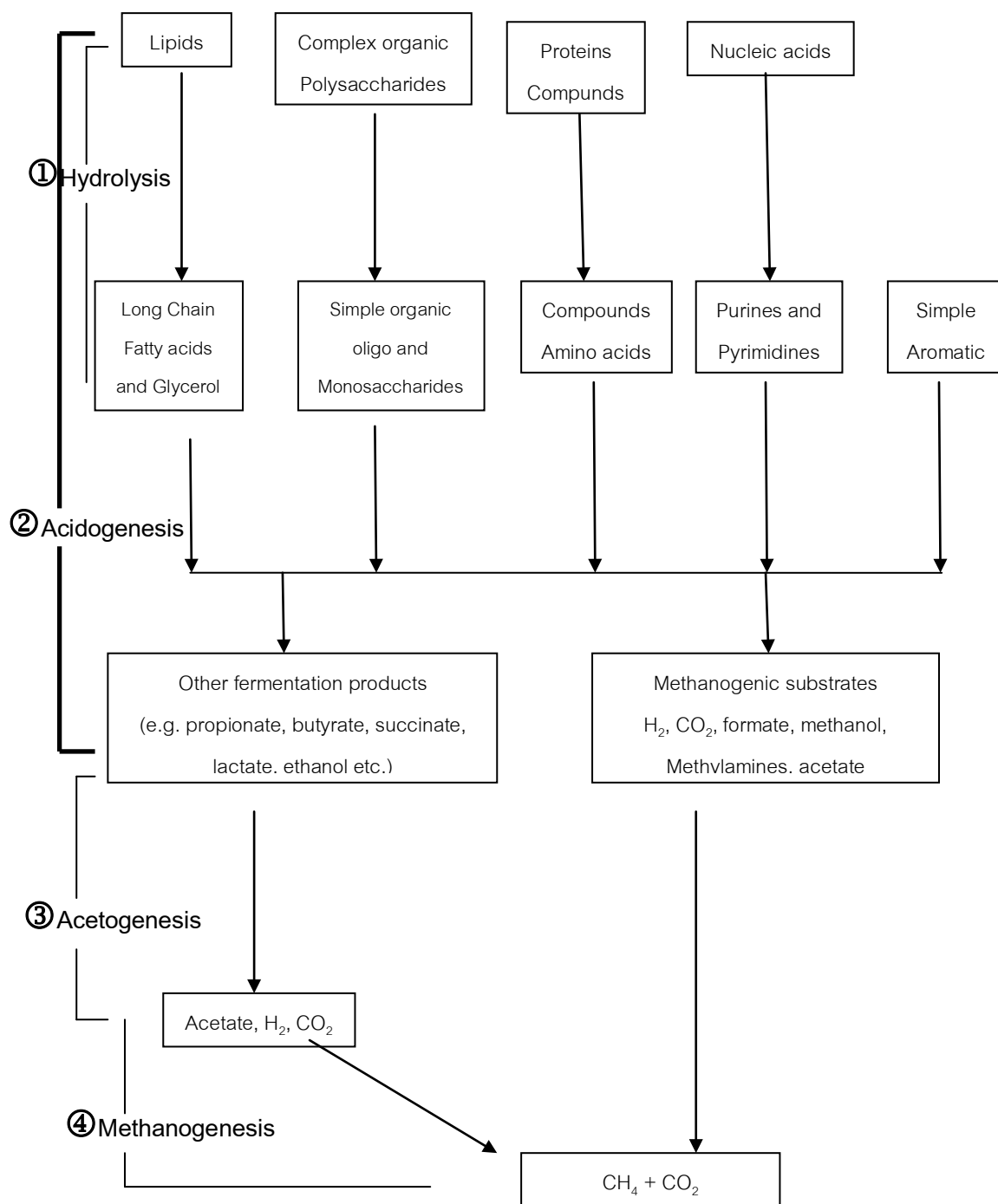
ไฮโดรเจน คาร์บอนไดออกไซด์ กรดฟอร์มิก และกรดแอสติก ซึ่งเป็นผลปฏิกิริยาของแบคทีเรียสร้างกรดและไฮโดรเจนจะถูกใช้โดยแบคทีเรียอีกประเภทหนึ่งเพื่อสร้างมีเทน แบคทีเรียประเภทนี้เรียกว่าแบคทีเรียสร้างมีเทน (Methanogenic Bacteria) ในขั้นตอนนี้แบคทีเรียที่สร้างมีเทน จะทำหน้าที่ย่อยสลายผลผลิตจากการย่อยสลายสารอินทรีย์ ในขั้นตอนการย่อยสลายภายในเซลล์ อันได้แก่ กรดอินทรีย์ คาร์บอนไดออกไซด์และอื่น ๆ การย่อยสลายในขั้นตอนนี้จะเป็นการลดภาระสารอินทรีย์และได้ แก๊สมีเทนขึ้น กลไกการย่อยสลายในขั้นตอนนี้ ส่วนใหญ่มาจากปฏิกิริยาชีวเคมีของการย่อยกรดแอสติกดังสมการ (3)



นอกจากนี้ยังมีแก๊สมีเทนเกิดมาจากปฏิกิริยาชีวเคมีระหว่างไฮโดรเจนกับ แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ ดังสมการ (4)



กระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนเกิดขึ้น 4 ขั้นตอน ดังภาพที่ 2.2 คือ ไฮโดรไลซิส (Hydrolysis) การสร้างกรดไขมันระเหย (Acidogenesis) การสร้างแอสิตเทท (Acetogenesis) และ การสร้างมีเทน (Methanogenesis)



ภาพที่ 2.2 กระบวนการย่อยสลายสารอินทรีย์แบบไม่ใช้ออกซิเจน [12]

## 2.4 จุลินทรีย์ที่เกี่ยวข้องในกระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน[3, 13]

กระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนในแต่ละขั้นตอนต้องอาศัยการทำงานที่แตกต่างกัน สามารถแบ่งจุลินทรีย์ที่เกี่ยวข้องได้เป็น 3 กลุ่มใหญ่ ๆ ได้แก่ แบคทีเรียสร้างกรดไขมันระเหย (Volatile Fatty Acid: VFA) แบคทีเรียสร้างเอซิติก และแบคทีเรียสร้างมีเทน

### 2.4.1 แบคทีเรียสร้างกรดไขมันระเหย (Acidogenic Bacteria)

ในขั้นตอนการสร้างกรดไขมันระเหยของกระบวนการไม่ใช้ออกซิเจน กรดจะผลิตขึ้นโดยแบคทีเรียไม่ใช้ออกซิเจน ชนิดเด็ดขาด (Obligate Anaerobes) มากกว่าชนิด Facultative ทั้งนี้เพราะแบคทีเรียนี้มีจำนวนมากกว่าแบคทีเรียไม่ใช้ออกซิเจน ชนิดเด็ดขาด ที่มีบทบาทในการสร้างกรดไขมันระเหย ก็คือกลุ่ม Clostridium ซึ่งมีเมตาบอลิซึมหลายแบบ จึงสามารถใช้สารอาหารทั้งที่เป็นพวกแป้งหรือโปรตีนได้ ผลปฏิกิริยาที่ได้มีหลากหลายชนิดเช่น กรดบิวทริก กรดแอซิติก แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ ไฮโดรเจน เอทานอล บิวทานอล อะซิโตน เป็นต้น นอกจากนี้ยังมีแบคทีเรียในกลุ่ม Propionibacterium ที่ผลิตกรดโพรไพโอนิก (Propionic Acid) และกรดแอซิติกจากกรดแลคติก

### 2.4.2 แบคทีเรียสร้างกรดแอซิติก (Acetogenic Bacteria)

เมื่อผลิตจากแบคทีเรียสร้างกรดมีหลายชนิดดังที่กล่าวข้างต้น และบางชนิดยังเป็นสารโมเลกุลใหญ่ที่แบคทีเรียสร้างมีเทนไม่สามารถนำไปใช้เป็นสารอาหารได้ จึงต้องมีการเปลี่ยนสารเหล่านั้นให้กลายเป็นสารอาหารอย่างง่ายสำหรับแบคทีเรียที่สร้างมีเทน เพื่อให้สามารถดูดซึมเข้าไปใช้ได้ ในเซลล์แบคทีเรียที่ย่อยกรดไขมันระเหยโมเลกุลใหญ่ให้กลายเป็นกรดแอซิติก ไฮโดรเจน และคาร์บอนไดออกไซด์ได้นั้น สามารถแบ่งได้เป็น 2 ชนิด ดังนี้

#### 2.4.2.1 แบคทีเรียผลิตเอซิติกอย่างเดียว (Homoacetogenic Bacteria)

แบคทีเรียชนิดนี้เป็นแบคทีเรียที่ใช้แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์เป็นสารรับอิเล็กตรอน และผลิตกรดแอซิติกขึ้นมา (เป็นกระบวนการหายใจแบบไม่ใช้ออกซิเจน) ผ่านวิถีชีวเคมีที่เรียกว่า Acetyl-CoA ตัวอย่างแบคทีเรียชนิดนี้ ได้แก่ Acetobacterium woodii และ Clostridium aceticum สามารถเจริญเติบโตทั้งในแบบออโทโทรฟิก (autotrophic) คือใช้แก๊สคาร์บอนไดออกไซด์เป็นสารรับอิเล็กตรอนและแหล่งคาร์บอนและใช้แก๊สไฮโดรเจนเป็นสารให้อิเล็กตรอนเพื่อเปลี่ยนคาร์บอนไดออกไซด์เป็นกรดแอซิติก



อีกทั้งเจริญเติบโตในแบบเฮเทอโรโทรฟิก (Heterotrophic) ก็ได้ โดยการหมักน้ำตาล ดังสมการข้างล่าง



แบคทีเรียที่อยู่ในจีนัส *Clostridium* พบอยู่ทั้งในกลุ่มแบคทีเรียที่สร้างกรดไขมันระเหยทั่วไป (Acidogenic Bacteria) และกลุ่มแบคทีเรียที่สร้างกรดอะซิติก (Acetogenic Bacteria)

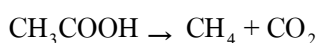
#### 2.4.2.2 แบคทีเรียสร้างอะซิเตทที่ผลิตไฮโดรเจนได้ ( $H_2$ -Producing Acetogenic Bacteria)

แบคทีเรียชนิดนี้จะใช้กรดไขมันระเหย (ที่ไม่ใช่กรดอะซิติก) หรือแอลกอฮอล์เป็นสารอาหาร แล้วสร้างกรดอะซิติกและแก๊สไฮโดรเจนซึ่งเป็นสารอาหารของแบคทีเรียสร้างมีเทนขึ้นมา ดังนั้นแบคทีเรียชนิดนี้จึงมีบทบาทสำคัญ เพราะเป็นตัวเชื่อมระหว่างแบคทีเรียสร้างกรดกับแบคทีเรียสร้างมีเทน อย่างไรก็ตามแบคทีเรียชนิดนี้จะไม่เจริญเติบโตเมื่ออยู่ตามลำพัง ทั้งนี้เพราะเมื่อมีการสะสมของแก๊สไฮโดรเจนที่ผลิตขึ้นมา (ทำให้มีความดันพาร์เชียลของไฮโดรเจนสูง) ปฏิกริยาสร้างกรดอะซิติกจะไม่สามารถเกิดขึ้นได้ เนื่องจากแบคทีเรียสร้างกรดอะซิติกหยุด การเจริญเติบโต จึงต้องมีการกำจัดไฮโดรเจนก่อน แบคทีเรียสร้างกรดอะซิติกจึงจะเจริญเติบโตได้ แบคทีเรียสร้างมีเทนจึงเข้ามามีบทบาทในตรงนี้ เพราะแบคทีเรียสร้างมีเทนสามารถบริโภคไฮโดรเจนได้ การอยู่ร่วมกันระหว่างแบคทีเรียสร้างกรดอะซิติกและแบคทีเรียสร้างมีเทนให้ ประโยชน์ซึ่งกันและกัน เรียกความสัมพันธ์นี้ว่า Syntrophy และต่างก็ไม่สามารถเจริญเติบโตได้ ถ้าอยู่เพียงลำพัง นั่นคือแบคทีเรียสร้างกรดอะซิติกจะสร้างอาหารให้แก่แบคทีเรียที่สร้างมีเทน ส่วนแบคทีเรียที่สร้างมีเทนก็ช่วยทำลายแก๊สไฮโดรเจนให้กับแบคทีเรียที่สร้างกรด แบคทีเรียชนิดนี้อยู่ในกลุ่ม Syntrophomonas และกลุ่ม Syntrophobacter แบคทีเรีย Syntrophomonas wolfei ย่อยกรดไขมันระเหยที่มีคาร์บอนตั้งแต่ 4 ถึง 8 อะตอม ให้กลายเป็น กรดอะซิติก ไฮโดรเจน และคาร์บอนไดออกไซด์ ส่วนแบคทีเรีย Syntrophobacter wolinii จะย่อย กรดโพรไพโอนิกให้กลายเป็นกรดอะซิติก ไฮโดรเจน และคาร์บอนไดออกไซด์เช่นกัน

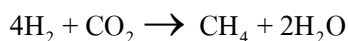
#### 2.4.3 แบคทีเรียสร้างมีเทน

แบคทีเรียสร้างมีเทนเป็นแบคทีเรียไม่ใช้ออกซิเจนชนิดเค็ดขาด ไม่อาจทนต่อออกซิเจนได้ แม้มีปริมาณเพียงเล็กน้อย จัดอยู่ในกลุ่มของแบคทีเรียชนิดเคโมเฮเทโรโทรฟ ดำรงชีวิตอยู่และเจริญเติบโตโดยได้รับพลังงานจากการย่อยสลายสารอินทรีย์ อาทิ สับสเตรทประเภทคาร์บอน ไดออกไซด์ สับสเตรทประเภทเมทิล และอะซิเตท สารอาหารชนิดอื่นนอกเหนือจากนี้ ไม่ว่าจะเป็นกรดไขมันระเหย เช่น บิวทิริก หรือโพรไพโอนิก ซึ่งปกติเป็นสารอาหารของแบคทีเรียรีดิคัลซัลเฟต แบคทีเรียสร้างมีเทน ไม่สามารถนำไปใช้ได้ แบคทีเรียกลุ่มนี้สามารถจำแนกออกได้เป็น 3 ชนิด ตามชนิดของสารอาหารที่ใช้ได้แก่

- เมทานอเจนที่บริโภคเฉพาะอะซิเตท (Obligate Acetoclastic Methanogen) เป็นแบคทีเรียสร้างมีเทนที่ใช้กรดอะซิติกเป็นแหล่งพลังงาน ตามสมการดังนี้



- เมทานोजินที่บริโภคนเฉพาะไฮโดรเจน (Obligate Hydrogenotrophic Methanogen หรือ Hydrogen Utilizer) เป็นแบคทีเรียที่ใช้แก๊สไฮโดรเจนในการผลิตแก๊สมีเทน โดยใช้คาร์บอนไดออกไซด์เป็นแหล่งคาร์บอน ตามสมการดังนี้



นอกจากแก๊สไฮโดรเจนแล้วแบคทีเรียชนิดนี้ยังสามารถใช้กรดฟอร์มิกเป็นแหล่งอาหารเพียงอย่างเดียวได้ เพราะกรดฟอร์มิกสามารถแตกตัวเป็นไฮโดรเจนและคาร์บอนไดออกไซด์ได้

- เมทานोजินที่บริโภคนได้ทั้งไฮโดรเจนและแอซิเตท (Hydrogenotrophic/Acetoclastic Methanogen) เป็นแบคทีเรียที่สร้างมีเทนได้ทั้งจากกรดแอซิติกหรือแก๊สไฮโดรเจน แต่ใช้ไฮโดรเจนได้ดีกว่า

เสถียรภาพของระบบการผลิตแก๊สชีวภาพขึ้นอยู่กับสมดุลของจุลินทรีย์ที่สร้างกรดและสร้างแก๊สมีเทน จุลินทรีย์ที่สร้างแก๊สมีเทนมีความไวต่อการเปลี่ยนแปลงของสภาวะแวดล้อมมากกว่าจุลินทรีย์ที่สร้างกรด ดังนั้น เสถียรภาพของระบบจึงขึ้นอยู่กับจุลินทรีย์ที่สร้างแก๊สมีเทน ค่าพีเอชที่เปลี่ยนแปลงไปเพียงเล็กน้อย อาจทำให้จุลินทรีย์ที่สร้างแก๊สมีเทนชะงักการเจริญเติบโตได้ ในขณะที่จุลินทรีย์สร้างกรดยังคงเจริญได้อย่างรวดเร็ว ซึ่งจะทำให้ค่าพีเอชในระบบ มีค่าลดต่ำลง จนเป็นอันตรายต่อการดำรงชีวิตของจุลินทรีย์ที่สร้างแก๊สมีเทน ซึ่งเป็นสาเหตุหนึ่งที่ทำให้ระบบเกิดการล้มเหลวในที่สุด

จุลินทรีย์กลุ่มที่สร้างกรด และ Acetogens มีความสำคัญในการย่อยสลายสารอินทรีย์โมเลกุลใหญ่ให้เป็นสารที่มีโมเลกุลเล็กลง และอยู่ในรูปที่จุลินทรีย์สร้างแก๊สมีเทนสามารถนำไปใช้ในการเจริญเติบโต และผลิตแก๊สมีเทนได้แล้ว ยังมีความสำคัญในการช่วยปรับ สภาวะแวดล้อมให้เป็นสภาวะรีดิวซ์ที่เหมาะสมสำหรับการเจริญเติบโตของ Methanogens อีกด้วย จุลินทรีย์ที่สร้างกรดเป็นตัวช่วยลดปริมาณออกซิเจนที่มีอยู่ในระบบและอาจจะสร้างสภาวะรีดิวซ์จากการผลิตกรดอินทรีย์และแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ ทำให้สภาวะในระบบเป็นสภาวะที่ไม่ใช้ออกซิเจนมากขึ้น เกิดสภาวะที่เหมาะสมต่อ Methanogens ซึ่งเป็นพวกที่ไม่ต้องการออกซิเจน ในขณะเดียวกัน Methanogenic Bacteria ที่อยู่ในระบบมีความจำเป็นมากสำหรับพวก Fermentative Bacteria และ Acetogens เพราะไฮโดรเจนที่เกิดขึ้นในขั้นตอนการผลิตกรดจะส่ง ผลยับยั้งการทำงานและการเจริญของ Acid Forming Bacteria และยังสามารถทำให้จุลินทรีย์เหล่านี้ตาย ดังนั้น Methanogenic Bacteria ที่มีอยู่ในระบบมักจะทำหน้าที่เป็นตัวดึงไฮโดรเจนที่เกิดขึ้น ไปใช้ในการผลิตแก๊สมีเทน ทำให้ปริมาณไฮโดรเจน ในระบบลดต่ำลงอยู่ในระดับที่ไม่เป็นอันตรายต่อจุลินทรีย์ที่สร้างกรด ดังนั้นจึงเป็นการควบคุมความเป็นกรดค้างหรือค่าพีเอชของระบบด้วย

## 2.5 ปัจจัยที่ควบคุมกระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน [13]

### 2.5.1 อุณหภูมิ

อุณหภูมิเป็นปัจจัยสำคัญมากชนิดหนึ่งในกระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน เนื่องจากแบคทีเรียสร้างแก๊สมีเทนซึ่งเป็นแบคทีเรียที่มีความสำคัญในการย่อยสลายครั้งนี้ เป็นแบคทีเรียที่มีความไวต่ออุณหภูมิมาก ดังนั้นจึงต้องมีการระมัดระวังในการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิ โดยอุณหภูมิของน้ำเสียที่เข้าสู่ระบบมีความผันแปรไม่เกิน  $\pm 5\%$  ตัวอย่างเช่น ถังย่อยสลายแบบที่ ต้องใช้อุณหภูมิสูงจะต้องใช้อุณหภูมิประมาณ  $50 - 65\text{ }^{\circ}\text{C}$  และอุณหภูมิ  $52\text{ }^{\circ}\text{C}$  เป็นอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการย่อยสลายมากที่สุด และถังย่อยสลายแบบอุณหภูมิปานกลางต้องใช้อุณหภูมิ ประมาณ  $30 - 35\text{ }^{\circ}\text{C}$

### 2.5.2 ความเป็นกรด-ด่าง (pH)

ความเป็นกรดด่างหรือค่าพีเอชเป็นอีกปัจจัยหนึ่งที่มีบทบาทสำคัญในการย่อยสลายของแบคทีเรียในถังย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน โดยเฉพาะอย่างยิ่งแบคทีเรียกลุ่มสร้างแก๊สมีเทนจะถูกยับยั้งทำให้ระบบการย่อยสลายทั้งระบบล้มเหลวได้

### 2.5.3 เวลาที่น้ำเสียอยู่ในถังปฏิกรณ์ (Retention time)

เวลาที่น้ำเสียอยู่ในถังปฏิกรณ์ต้องเป็นเวลาที่เหมาะสมและเพียงพอที่ทำให้เกิดการย่อยสลายสารอินทรีย์ได้อย่างสมบูรณ์

### 2.5.4 สารพิษ (Toxicants)

สารพิษที่ปนเปื้อนในน้ำมีหลายชนิด เช่น ซัลไฟด์มีผลต่อการยับยั้งการทำงานของแบคทีเรียกลุ่มสร้างมีเทน นอกจากนั้นพบว่ามีสารพิษอีกหลายชนิดปนเปื้อนในน้ำเสียที่ทำให้ระบบการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนล้มเหลว และการตรวจวัดความล้มเหลวของระบบ ดังกล่าวสามารถดูได้จากปริมาณแก๊สมีเทนที่ลดลงและจากปริมาณกรดอินทรีย์ระเหยง่าย เนื่องจาก สารพิษจะทำให้จุลินทรีย์ในระบบไม่สามารถเปลี่ยนสาร โมเลกุลใหญ่ชนิดต่าง ๆ ในน้ำเสีย กลายเป็นกรดระเหยง่าย และเปลี่ยนจากกรดระเหยง่ายไปเป็นกรดแอซิดิก เพราะแบคทีเรียที่ สร้างแก๊สมีเทนและแบคทีเรียกลุ่มซัลเฟตรีดิวเซอร์สามารถใช้กรดแอซิดิกและแก๊สไฮโดรเจนเป็น ตัวให้อิเล็กตรอนได้ แต่ถ้ามีปริมาณกรดแอซิดิกจำนวนน้อยจะทำให้แบคทีเรียกลุ่มซัลเฟตรีดิวเซอร์เจริญเติบโตดีกว่าแบคทีเรียสร้างแก๊สมีเทนได้ เพราะแบคทีเรียกลุ่มซัลเฟตรีดิวเซอร์มีความสามารถในการจับสารตั้งต้นหรือตัวให้อิเล็กตรอนได้ดีกว่าแบคทีเรียสร้างแก๊สมีเทน ดังนั้น ถ้ากรดแอซิดิกเกิดขึ้นในปริมาณน้อยจะทำให้ขั้นตอนสุดท้ายของการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนจะเกิดปฏิกิริยาซัลเฟตรีดักชัน (Sulfate Reduction) ได้แก๊สไฮโดรเจนซัลไฟด์และทำให้ระบบล้มเหลวได้

### 2.5.5 ความเข้มข้นของกรดอินทรีย์

เป็นอีกปัจจัยหนึ่งที่มีความสำคัญในกระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน กรดอินทรีย์จะเกิดขึ้นในขั้นตอน Acidogenesis และเป็นสารตั้งต้นของปฏิกิริยาการสร้างแก๊สมีเทน (Methanogenesis) ดังนั้นถ้าปริมาณกรดอินทรีย์ที่มีอยู่สูงกว่าปกติจะทำให้บ่งชี้ได้ว่าขั้นตอนของปฏิกิริยาการสร้างมีเทนถูกยับยั้งหรือเกิดการไม่สมดุลของกระบวนการย่อยสลายในระบบ ซึ่งจะทำให้ระบบล้มเหลวได้ โดยปกติความเข้มข้นของกรดอินทรีย์ในรูปของกรดแอสติกในระบบที่ดีจะอยู่ในช่วง 200 – 400 มิลลิกรัม/ลิตร

### 2.5.6 อัตราการสร้างแก๊สมีเทน

อัตราการสร้างแก๊สมีเทนเป็นเครื่องวัดกิจกรรมของแบคทีเรียที่สร้างแก๊สมีเทน เป็นสิ่งบ่งบอกถึงประสิทธิภาพของระบบบำบัดแบบไม่ใช้ออกซิเจนที่มีความสำคัญมาก เพราะถ้ามีอัตราการสร้างแก๊สมีเทนลดลงสามารถบ่งบอกเป็นสัญญาณว่ามีความผิดปกติเกิดขึ้นกับกิจกรรมของแบคทีเรียกลุ่มสร้างแก๊สมีเทน

## 2.6 เทคโนโลยีสะอาด (Clean Technology) [14-15]

การแก้ไขปัญหาสิ่งแวดล้อมในอดีตส่วนใหญ่ใช้การควบคุมที่ปลายทาง หรือปลายสาเหตุ คือใช้วิธีการกำหนดมาตรฐานควบคุม แต่มาตรการดังกล่าวไม่ประสบความสำเร็จเท่าที่ควร เนื่องจากการสร้างระบบบำบัดมีค่าใช้จ่ายสูง หากโรงงานต้องการขยายกำลังการผลิต ค่าใช้จ่ายในการบำบัดของเสียจากโรงงานจะเพิ่มขึ้นเป็นเงาตามตัว เทคโนโลยีสะอาด เป็นแนวทางซึ่งเป็นที่ยอมรับในประเทศที่พัฒนาแล้ว ว่าเป็นเครื่องมือหนึ่งที่สำคัญในการพัฒนาอุตสาหกรรมและประเทศอย่างยั่งยืน เพราะทำให้มีการใช้วัตถุดิบอย่างมีประสิทธิภาพสูงสุด มีการใช้ทรัพยากรอย่างประหยัด และลดปริมาณของเสียที่เกิดขึ้นจากกระบวนการผลิต ซึ่งจะส่งผลให้ต้นทุนการผลิตลดลง

การนำแนวทางปฏิบัติด้าน เทคโนโลยี สะอาดมาใช้กับการเลี้ยงสุกร จะช่วยให้ผู้ประกอบการฟาร์มสุกรใช้วัตถุดิบ น้ำ เชื้อเพลิง และพลังงานไฟฟ้าอย่างมีประสิทธิภาพ เป็นการช่วยลดต้นทุนการเลี้ยงสุกร เพิ่มกำไรรวมทั้งยังทำให้ของเสียและน้ำเสียลดลง เป็นผลให้ ค่าใช้จ่ายในการกำจัดของเสียและบำบัดน้ำเสียลดลงด้วย โดยมุ่งเน้นการปรับปรุงหรือเปลี่ยนแปลง วิธีการปฏิบัติ เพื่อให้มีการใช้ทรัพยากรอย่างมีประสิทธิภาพสูงสุด และก่อให้เกิดของเสียน้อยที่สุด หรือไม่มีเลย

## 2.6.1 ปัจจัยสำคัญในการเลี้ยงสุกรเพื่อการลดของเสียและลดการใช้ทรัพยากรที่แหล่งกำเนิด

ปัจจัยสำคัญอย่างหนึ่งที่มีบทบาทต่อการเลี้ยงสุกรและของเสียที่เกิดขึ้นในแต่ละขั้นตอนการเลี้ยง คือ คุณภาพของวัตถุดิบที่ใช้ในการผลิต ซึ่งได้แก่

### 1) การคัดเลือกพันธุ์สุกรที่ดี

ควรคัดเลือกพันธุ์สุกรที่มีความเหมาะสมต่อการใช้งานทั้งกรณีการผลิตลูกสุกรจำหน่าย และกรณีการเลี้ยงสุกรขุน

### 2) การเตรียมโรงเรือนสุกร

การจัดตั้งโรงเรือนให้มีลักษณะที่ดีเป็นปัจจัยหนึ่งที่ช่วยให้สุกรมีการเจริญเติบโตที่ดี และป้องกันการติดเชื้อโรค รวมทั้งทำให้มีการใช้ทรัพยากรอย่างมีประสิทธิภาพ โดยลักษณะโรงเรือนที่ดี คือ โรงเรือนสุกรควรมีสถานที่ตั้ง การวางผังฟาร์ม และการวางผังคอกที่เหมาะสมกับระบบโรงเรือน และการจัดการฟาร์ม

### 3) อาหารสำหรับเลี้ยงสุกร

ควรให้อาหารที่มีคุณภาพ คือ มีสารอาหารที่จำเป็นต่อการเจริญเติบโตของสุกรครบทุกชนิด และมีปริมาณที่เหมาะสมกับความต้องการของสุกร ในระยะต่าง ๆ

## 2.6.2 แนวทางปฏิบัติที่ดีเพื่อลดการสูญเสียทรัพยากรของฟาร์มสุกร [15]

การควบคุมและป้องกันการสูญเสียทรัพยากรและการเกิดของเสียจากการเลี้ยงสุกรสามารถทำได้โดยปฏิบัติตามเกณฑ์ปฏิบัติสำหรับในทุกขั้นตอนการเลี้ยง ได้แก่

### 2.6.2.1 แนวทางปฏิบัติสำหรับการทำความสะอาดคอกและโรงเรือน

- 1) มีการวางผังคอกให้ถูกกับพฤติกรรมการขับถ่ายและการกินอาหารของสุกร โดยบริเวณที่จัดเป็นที่ขับถ่ายหรือสร้างส้วมน้ำ (ซึ่งควรเป็นท่ายคอกเพื่อให้ทำความสะอาดได้ง่าย) จะต้องเป็นที่สว่าง มีการระบายอากาศที่ดี สำหรับคอกสุกรขุน ควรทำให้พื้นคอกส่วนที่ไม่ใช่บริเวณขับถ่ายแห้งอยู่ตลอดเวลา ส่วนคอกสุกรพันธุ์ ควรใช้พื้นคอกแบบสแลตและด้านล่างมีการระบายอากาศที่ดี
- 2) เก็บกวาดและรวบรวมมูลสุกรและเศษอาหารที่หกหล่นออกจากคอก ควรทำ อย่างน้อยวันละ 2 ครั้ง เพื่อป้องกันการสะสมของมูลสุกรในคอก ซึ่งสุกรจะเหยียบย่ำ



จนยากต่อการเก็บกวาดโดยวิธีแห้ง ก่อนฉีดล้างคอก ควรฉีดพรมหรือ สเปรย์น้ำให้ทั่วพื้นคอกซึ่งจะทำให้การฉีดล้างทำได้ง่ายขึ้นและใช้น้ำน้อยลง ควร ล้างคอกและโรงเรือนสุกรอย่างน้อยทุก 2 วัน และหลีกเลี่ยงการล้างคอกในช่วง เช้ามืดเนื่องจากเป็นช่วงเวลาที่ทำให้กลิ่นเหม็นแพร่กระจายได้ดี อาจติดอุปกรณ์ลด ขนาดปลายสายยางที่ใช้ฉีดล้างคอกเพื่อเพิ่มความเร็วของน้ำที่ใช้ฉีดล้าง ซึ่งช่วยลด ระยะเวลาการล้างและลดปริมาณการใช้น้ำ

- 3) กรณีที่ใช้ส้วมน้ำต้องเปลี่ยนถ่ายน้ำทุกวันหรือทุกสองวัน พร้อมกับทำความสะอาดส้วมน้ำด้วยทุกครั้ง เติมน้ำเพียงครึ่งหนึ่งของความลึกของส้วมน้ำ เนื่องจากหากเติมน้ำมากเกินไป เมื่อสุกรเข้าไปนอนแช่จะทำให้ น้ำล้นออกมาทำให้พื้นคอกเปียกแฉะและเป็นการสิ้นเปลือง นอกจากนี้อาจ ใช้น้ำจุลินทรีย์ (อีเอ็ม) ใส่ลงในส้วมน้ำเพื่อช่วยในการลดกลิ่นเหม็น
- 4) ทำความสะอาดรางระบายน้ำรอบโรงเรือน โดยการเก็บกวาดมูลสุกรที่ตกค้างในรางระบายน้ำอย่างน้อยวันละครั้งหลังจากการล้างคอกสุกรแล้ว
- 5) หมั่นตรวจสอบการรั่วไหลของน้ำตามข้อต่อ และท่อน้ำพร้อมทั้งซ่อมบำรุงอุปกรณ์อย่างเสมอ

#### 2.6.2.2 แนวทางปฏิบัติสำหรับการจัดการมูลสุกร [14]

- 1) การจัดการลานตากและ โรงเก็บมูลสุกร ควรปรับปรุงพื้นของลานตากให้มีสภาพการระบายน้ำที่ดี และใช้วัสดุรองพื้น เช่น ทราย ขี้เลื่อย หรือตากบนพื้นซีเมนต์ลาดชันที่มีรางระบายน้ำเสียสำหรับรวบรวมไปบำบัด ลานตากมูลสุกรควรมีหลังคาหรือ ใช้ผ้าพลาสติกปิดคลุมลานตาก เพื่อป้องกันฝนและน้ำค้างในช่วง ที่ฝนตกและเวลากลางคืน ควรเกลี่ยกระจายให้ชั้นมูลสุกรมีความหนาแน่นที่สุด (ไม่ควรหนาเกิน 5 เซนติเมตร) เพื่อให้แห้งเร็วที่สุด และเก็บรวบรวมใส่ถุง เมื่อมูลสุกรแห้งรวมทั้งเก็บถุงที่บรรจุมูลแห้งในโรงเก็บที่มีหลังคาคลุม และพื้น โรงเก็บเป็นคอนกรีตยกสูงจากพื้นดิน ไม่น้อยกว่า 20 เซนติเมตร
- 2) การนำมูลสุกรไปใช้ประโยชน์ หาแนวทางนำมูลสุกรไปใช้ประโยชน์ให้ได้มากที่สุด เช่น นำมูลสุกรสดไปใช้เป็นอาหารปลา นำมูลสุกรสดมาตากแห้ง ทำปุ๋ยอินทรีย์ นำมูลสุกร ไปใช้ในการผลิตแก๊สชีวภาพ

### 2.6.2.3 แนวทางปฏิบัติเกี่ยวกับระบบรวบรวมและบำบัดน้ำเสีย[15]

- 1) ระบบรวบรวมน้ำเสีย รวบรวมน้ำเสียต้องมีความลาดชันของท้องรางไม่น้อยกว่า 1 เปอร์เซ็นต์ เพื่อการระบายน้ำที่ดี หากเป็นรางระบายแบบเปิดจะต้องอยู่ใต้หลังคาโรงเรือน เพื่อป้องกันการปนเปื้อนของน้ำฝนกับน้ำเสีย ควรแยกรางระบายน้ำฝนออกจากรางระบายน้ำเสียเพื่อลดปริมาณน้ำเสียที่ต้องบำบัด นอกจากนี้ควรหมั่นทำความสะอาดและเก็บมูลสุกรที่ตกค้างตามรางระบายน้ำออกเป็นประจำ เพื่อให้ น้ำเสียระบายได้สะดวก รวมทั้งมีการเก็บกวาดมูลและตะกอนค้างในรางระบาย เปิดอย่างน้อยวันละ 2 ครั้ง และควรถ่างรางระบายน้ำเสียหลังจากล้างคอกสุกร ทุกครั้ง น้ำเสียจากการล้างคอกสามารถนำไปใช้ประโยชน์ในรูปของปุ๋ยน้ำได้
- 2) ระบบบำบัดน้ำเสีย จัดให้มีระบบบำบัดน้ำเสียที่สามารถบำบัดน้ำเสีย ได้ตามเกณฑ์มาตรฐานน้ำทิ้งฟาร์มสุกรที่กำหนด จัดให้มีบ่อดักมูลสุกรในบ่อแรกก่อนเข้าสู่ระบบบำบัดน้ำเสีย เพื่อลดปริมาณมูลสุกรสะสมในบ่อบำบัด และลดความสกปรกของน้ำเสียก่อนเข้าสู่ระบบบำบัด ยกเว้นกรณีที่ใช้ระบบ ผลิตชีวภาพ (Biogas) ที่ต้องการน้ำเสียที่มีปริมาณบีโอดีสูง ๆ เพื่อผลิต แก๊สให้ได้ปริมาณมาก ปลายท่อรวบรวมน้ำเสียจะต้องอยู่ใต้ผิวน้ำในบ่อบำบัดเพื่อป้องกันการกระจายของกลิ่น รวมทั้งกระจายน้ำเสียให้ลงทั่วทั้งบ่อหากบ่อมีขนาดใหญ่มาก อย่างไรก็ตามควรขุดลอกตะกอนเมื่อมีการสะสมของตะกอนสูงกว่าหนึ่งในสามของความลึกของบ่อ และเติมปูนขาวลงในบ่อบำบัดเมื่อค่าพีเอชต่ำกว่า 7 และเริ่มมีกลิ่นเหม็นรุนแรง กรณีระบบบำบัดแบบบ่อโดมคงที่ (Fixed Dome) หรือแบบพลาสติกคลุมบ่อ (Covered Lagoon) หรือแบบบ่อหมักราง และบ่อยูเอสบี หรือแบบบ่อเกรอะ-บ่อกรองไร้อากาศ จะต้องนำตะกอนออกจากบ่อหมักอย่างสม่ำเสมอ

## 2.7 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

อัญชลี (2553) [6] ศึกษาอัตราการเกิดแก๊สมีเทนและประสิทธิภาพการบำบัดน้ำเสียในระบบการย่อยร่วมแบบไม่ใช้ออกซิเจนของมูลสุกรกับเศษอาหารและมูลสุกรกับไบโพลัมที่อัตราส่วน 100:0, 90:10, 80:20, 70:30 และ 0:100 สัดส่วนของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5, 10 และ 20 ในถึงปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอนและถึงปฏิกรณ์เมมเบรน พบว่าถึงปฏิกรณ์เมมเบรนประสิทธิภาพ การบำบัดน้ำเสียสูงกว่าถึงปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอน แต่ไม่มีผลต่ออัตราการเกิดแก๊สมีเทน การนำเศษอาหารมาย่อยสลายร่วมกับมูลสุกรที่สัดส่วนของเศษอาหาร และสัดส่วนปริมาณ ของแข็งที่สูงขึ้นให้ อัตรา

การเกิดแก๊สมีเทนเพิ่มขึ้น โดยผลการใช้ปริมาณของแฉ่งร้อยละ 20 ที่อัตราส่วน 70:30 ในถังปฏิกรณ์เมมเบรนให้สัดส่วนองค์ประกอบแก๊สมีเทนร้อยละ 59.6 และให้อัตราการเกิดแก๊สมีเทนมากที่สุดเท่ากับ  $1.57 \pm 0.12$  ลิตรต่อวัน ประสิทธิภาพการกำจัด ซีโอดี, ประสิทธิภาพการกำจัดของแฉ่งทั้งหมด และประสิทธิภาพการกำจัดของแฉ่งระเหยง่ายใน น้ำทิ้งเท่ากับ  $87.5 \pm 0.9\%$ ,  $47.1 \pm 1.3\%$  และ  $49.7 \pm 1.9\%$  ตามลำดับ เมื่อนำไบโพลัมเป็นโคซับสเตรตที่ ปริมาณของแฉ่งร้อยละ 20 ที่อัตราส่วน 70:30 ในถังปฏิกรณ์เมมเบรน พบว่าให้สัดส่วน องค์ประกอบแก๊สมีเทนร้อยละ 60.5 ในอัตรา  $0.86 \pm 0.09$  ลิตรต่อวัน ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี, ประสิทธิภาพการกำจัดของแฉ่งทั้งหมด และประสิทธิภาพการกำจัดของแฉ่งระเหยง่ายใน น้ำทิ้งเท่ากับ  $91.7 \pm 0.7\%$ ,  $52.2 \pm 2.7\%$  และ  $43.2 \pm 1.3\%$  ตามลำดับ

ชยันต์ (2545) [16] ศึกษาการผลิตแก๊สชีวภาพจากมูลสุกร โดยใช้กระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนสองขั้นตอนที่มีการไหลวนกลับของน้ำเสีย พบว่าการเพิ่มปริมาณน้ำในการไหลวนจะช่วยเพิ่มให้มีการพาสารอินทรีย์จากถังปฏิกรณ์ผลิตกรดอินทรีย์ไปกำจัดในถังปฏิกรณ์ผลิตแก๊สมีเทนได้มากขึ้น และทำให้เกิดแก๊สมีเทนในถังปฏิกรณ์ผลิตแก๊สมีเทนได้มากขึ้น การย่อยสลายสารอินทรีย์จะเกิดขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วง 40 วันแรก ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอดี ที่อัตราการไหลวนน้ำ 2, 4 และ 6 ลิตรต่อวัน เป็น 3.1, 3.0 และ 3.3 กิโลกรัม/ลิตร ตามลำดับ ผลิตแก๊สชีวภาพได้ 38, 52 และ 135 ลิตร/กิโลกรัมของของแฉ่งทั้งหมด ตามลำดับ ส่วนการศึกษา โดยการเพิ่มความหนาของชั้นมูลสุกรจาก 10 เซนติเมตรเป็น 20 เซนติเมตร ที่อัตราการวนน้ำ 6 ลิตรต่อวัน พบว่าทำให้มีการชะสารอินทรีย์จากมูลสุกรมากขึ้น และไม่มีผลต่อการผลิตแก๊สมีเทนใน ถังปฏิกรณ์ผลิตแก๊สมีเทน แต่การเกิดแก๊สมีเทนในถังปฏิกรณ์ผลิตกรดลดลง เนื่องจากผลของ ความเข้มข้นของกรดอินทรีย์ที่เพิ่มมากขึ้น สภาวะที่เหมาะสมในงานวิจัยนี้คือ ที่อัตราการวนน้ำ 6 ลิตรต่อวัน ความหนาชั้นมูลสุกร 10 เซนติเมตร (ปริมาณมูลสุกร 8.4 กิโลกรัม) โดยมีประสิทธิภาพ การกำจัดซีโอดี สารอินทรีย์ระเหย (Volatile Organic Compounds: VOCs) และของแฉ่งใน ถังปฏิกรณ์ผลิตกรดอินทรีย์เป็น ร้อยละ 54, 38 และ 33 ตามลำดับ ปริมาณแก๊สชีวภาพทั้งหมด 376 ลิตร/กิโลกรัมของของแฉ่งทั้งหมด และระยะเวลาในการหมักที่ดีที่สุดในการผลิตแก๊สชีวภาพคือ 40 วัน

ศรีบุญญา (2546) [17] ศึกษาอัตราการเกิดแก๊สชีวภาพจากการหมักมูลสุกรร่วมกับมูลไก่ ได้ทำการทดลองด้วยการหมักโดยวิธีการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนในถังหมักแบบกะ มีความจุ ขณะใช้งานไม่เกิน 3.5 ลิตร ที่อุณหภูมิ 55 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 42 วัน โดยการทดลองแบ่งออกเป็นกรณีไม่มีการเติมกากตะกอนจุลินทรีย์เริ่มต้นในระบบ (ชุดการทดลองที่ 1) และกรณีมีการเติม กากตะกอนจุลินทรีย์เริ่มต้นในระบบ (ชุดการทดลองที่ 2) ซึ่งภายในถังหมักบรรจุมูลสุกรและมูลไก่ ใน

อัตราส่วน 2:1 จากนั้นนำมาเจือจางส่วนผสมด้วยน้ำที่ได้จากระบบ บำบัดน้ำเสียแบบ UASB (Up-flow Anaerobic Sludge Blanket) ของฟาร์มสุกร เพื่อทำให้ปริมาณของแข็งทั้งหมดเริ่มต้นในระบบ มีค่าเท่ากับร้อยละ 5.11, 8.27 และ 13.65 ตามลำดับ ผลการศึกษาพบว่า กรณีไม่มีการเติมกาก ตะกอนจุลินทรีย์เริ่มต้นในระบบ (ชุดการทดลองที่ 1) ไม่มีแก๊สชีวภาพเกิดขึ้นในระบบ ส่วนกรณีมีการเติมกากตะกอนจุลินทรีย์เริ่มต้นในระบบ (ชุดการทดลองที่ 2) พบว่าปริมาณของแข็งทั้งหมดเริ่มต้นในระบบมีผลต่ออัตราการเกิดแก๊สชีวภาพ คือที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเริ่มต้นเท่ากับร้อยละ 5.11 จะให้อัตราการเกิดแก๊สชีวภาพได้ดีที่สุด คือมีปริมาณแก๊สชีวภาพเกิดขึ้นเท่ากับ 2,000 มล./ก. ของของแข็งระเหย และมีประสิทธิภาพการกำจัด COD เท่ากับร้อยละ 41.67 ยังพบว่า ที่ปริมาณกากตะกอนจุลินทรีย์เท่ากับ 0.7 เท่าของปริมาณของมูลสัตว์ทั้งหมดที่มีอยู่ในระบบ จะให้อัตราการเกิดแก๊สชีวภาพได้ดีที่สุด คือมีปริมาณแก๊สชีวภาพเกิดขึ้นเท่ากับ 2,792 มล./ก. ของของแข็งระเหยที่ถูกย่อยสลาย และมีประสิทธิภาพการกำจัด COD เท่ากับร้อยละ 50.30

Kim และคณะ (1997) [18] ศึกษาการใช้เทคโนโลยีสะอาดในอุตสาหกรรมหมักสุรา โดยการหมุนเวียนของเสียจากขั้นตอนการกลั่น (Stillage) กลับมาใช้ใหม่ ทำให้ไม่มีการปล่อย ของเสียออกจากระบบเลย เนื่องจาก Stillage สามารถนำกลับไปใช้เป็น Cooking water สำหรับ การหมัก ครั้งต่อไปหากได้ผ่านการแยกที่เหมาะสม คือ กระบวนการอัลตราฟิลเตรชันที่ใช้เมมเบรน เซรามิก เมื่อนำน้ำที่ผ่านกระบวนการอัลตราฟิลเตรชันกลับเข้าไปใช้ในขั้นตอนการ Cooking ระยะเวลาการหมักต้องนานขึ้นจาก 60 ชั่วโมง เป็น 70 – 80 ชั่วโมง แต่ได้ยีสต์แอลกอฮอล์ที่ร้อยละ 8.8 กิโลกรัมเท่ากับที่ได้จากกระบวนการดั้งเดิมคือที่ร้อยละ 9.0 ในทางตรงกันข้าม หากหมุนเวียน Stillage กลับไปใช้ใหม่โดยตรงโดยไม่ผ่านกระบวนการอัลตราฟิลเตรชัน จะเกิดผลเสียต่อระยะเวลา การหมักและยีสต์แอลกอฮอล์ตามจำนวนการวนกลับไปใช้ใหม่ จากการศึกษาพบว่าการใช้ กระบวนการใหม่นี้สามารถหมุนเวียนได้ถึง 8 รอบ และยังสามารถตัดขั้นตอนการบำบัด Stillage ด้วยกระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน และระบบ Activated sludge ได้

Ferrer และ คณะ (2009) [19] สร้างถังหมักปฏิกลสุกร (มูลและน้ำปัสสาวะ) ขนาดน้ำร่อง 225 ลิตร เพื่อผลการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนที่อุณหภูมิบรรยากาศ โดยไม่มีการให้ความร้อนหรือการกวนเพื่อให้ได้พารามิเตอร์ใช้ในการออกแบบสำหรับเกษตรกรที่เลี้ยงสุกรกว่า 2,200 ครอบครัว ของเมือง Parque Porcino de Ventanilla ประเทศเปรู แทนการเททิ้ง และการเผา กากแข็ง ผลการศึกษาพบว่าได้แก๊สชีวภาพ 5.4 ลิตร/วัน และคิดเป็น 66.1 ลิตร/กิโลกรัม ของของแข็งระเหยง่าย ในช่วงแรกการศึกษา แต่พบว่าได้ปริมาณมีเทนในแก๊สชีวภาพประมาณ ร้อยละ 20 แม้ดำเนินการแล้ว 80 วัน แสดงว่าระบบต้องการเวลาอย่างน้อย 3 เดือน เพื่อให้แบคทีเรีย สร้างแก๊สมีเทนเติบโตที่อุณหภูมิบรรยากาศ พบว่าสามารถใช้ น้ำปัสสาวะแทนน้ำเปล่าในการ เจือจางมูลสุกร

โดยได้แก๊สชีวภาพ 7.7 ลิตร/วัน และ คิดเป็น 76.6 ลิตร/กิโลกรัมของของแข็ง ระบายง่าย จึงเป็นประเด็นสำคัญสำหรับพื้นที่ที่ขาดแคลนน้ำ

Hill และ คณะ (2000) [20] ศึกษาผลการผลิตแก๊สมีเทนของปฏิจุลสูตรที่ความเข้มข้นต่ำ ๆ ด้วยการหมักแบบไม่ใช้ออกซิเจนที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส โดยน้ำเสียดิบเป็นน้ำล้างคอก และได้ผ่านตะแกรงแยกแบบสั่นขนาด 18 เมช ความเข้มข้นของของแข็งระเหยง่ายที่เข้าสู่ระบบ เท่ากับ 15 กรัมต่อลิตร ศึกษาผลของระยะเวลาเก็บน้ำเท่ากับ 5, 3, 2 และ 1 วัน ในถังหมักขนาด 300 ลิตร ทำการทดลองซ้ำ 3 ครั้ง ผลการศึกษาพบว่ามีแก๊สมีเทนเกิดขึ้นทุกการทดลองเมื่อมี ระยะเวลาเก็บน้ำเท่ากับ 3 และ 5 วัน ที่ระยะเวลาเก็บน้ำเท่ากับ 2 วัน มีแก๊สมีเทนเกิดขึ้น 2 การทดลอง แต่ไม่มีแก๊สมีเทนเกิดขึ้นทั้ง 3 การทดลอง ที่ระยะเวลาเก็บน้ำเท่ากับ 1 วัน อัตราการเกิดแก๊สมีเทนอยู่ในช่วง 0.36 ถึง 0.22 ลิตรมีเทนต่อกรัมของของแข็งระเหยง่ายที่ป้อน ที่ ระยะเวลาเก็บน้ำเท่ากับ 5 และ 2 วัน ตามลำดับ ประสิทธิภาพการกำจัดของแข็งระเหยง่ายที่ ระยะเวลาเก็บน้ำเท่ากับ 5 วัน มีค่าสูงสุดเท่ากับร้อยละ 51.6 และที่ระยะเวลาเก็บน้ำเท่ากับ 2 วัน มีค่าน้อยสุดเท่ากับร้อยละ 34.5 ระดับปริมาณแอมโมเนียและปริมาณกรดไขมันระเหยง่าย ทั้งหมด ค (TVFA) แสดงว่าการทำงานของถังหมักเป็นปกติดีทุกระยะเวลาเก็บน้ำที่ศึกษา การได้ค่าความเป็นด่างที่ต่ำเท่ากับ 1,200 – 2,000 มิลลิกรัมต่อลิตรของแคลเซียมคาร์บอเนต เมื่อเปรียบเทียบกับผลการศึกษาที่ระยะเก็บน้ำที่นานขึ้น ค่า TVFA น้อยกว่า 700 มิลลิกรัมต่อลิตร ของกรดแอสिटิก และค่า pH มากกว่า 7 จึงสรุปว่าการทดลองที่ล้มเหลวเนื่องมาจาก แบคทีเรียหลุดออกจากระบบ ไม่ใช่เนื่องมาจากภาวะสารอินทรีย์ที่ป้อนเข้าสู่ระบบมากเกินไป

Yang และ คณะ (1998) [21] ศึกษาการใช้ระบบบำบัดต้นแบบเพื่อบำบัดปฏิจุลสูตรสำหรับคอกสุกรแม่พันธุ์จำนวน 20 – 25 ตัว ในการควบคุมกลิ่น การใช้ประโยชน์ผลิตภัณฑ์พลอยได้ และการนำน้ำเสียที่ผ่านการบำบัดแล้วกลับมาใช้ใหม่ ช่วงปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ศึกษาเท่ากับ ร้อยละ 4 ถึง 8 ถังหมักมีขนาดกักเก็บน้ำเท่ากับ 32 วัน น้ำเสียดิบเจือจางและน้ำออกจากถังหมัก ถูกบำบัดด้วยระบบบ่อก๊าซและบ่อดกตะกอนที่มีระยะเวลาพักน้ำเท่ากับ 3 และ 4 วัน ตามลำดับ พบว่าประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดีทั้งหมด (TCOD) อยู่ที่ร้อยละ 89 – 95.4 ประสิทธิภาพการกำจัดไนโตรเจนทั้งหมดอยู่ที่ร้อยละ 82.3 – 88.5 ประสิทธิภาพการกำจัดฟอสฟอรัสทั้งหมดอยู่ที่ร้อยละ 81.2 น้ำเสียที่ผ่านการบำบัดแล้วถูกใช้ในการรดน้ำทุ่งหญ้าได้โดยไม่มีกลิ่นเหม็นรบกวน และมีคุณภาพจัดอยู่ในระดับ R-3 ซึ่งเป็นคุณภาพน้ำที่ที่ผ่านระบบบำบัดทุติยภูมิแต่ไม่ได้ฆ่าเชื้อโรค (Undisinfected secondary reclaimed water) ตามเกณฑ์ของกระทรวงสาธารณสุข รัฐฮาวาย การวิเคราะห์ทางเศรษฐศาสตร์จากมูลค่าปัจจุบันสุทธิ (NPV) พบว่าต้นทุน (Capital Cost) เป็น ค่าใช้จ่าย

หลักของระบบบำบัด โดยต้องเลี้ยงสุกรมากกว่า 830 ตัว พร้อมกับมีการนำแก๊สชีวภาพ ที่เกิดขึ้นมาใช้เป็นพลังงานและนำกากตะกอนที่เกิดขึ้นมาใช้ทำปุ๋ย ถึงจะทำให้ระบบบำบัด มีความคุ้มทุน

Wu และ คณะ (2010) [22] ศึกษาการย่อยสลายร่วมกับมูลสุกรของเศษพืช 3 ชนิด ได้แก่ เศษฟางข้าวโพด เศษฟางข้าวโอ๊ต และเศษฟางข้าวสาลี โดยออกแบบการทดลองแบบ 3×3 (เศษพืช 3 ชนิดและอัตราส่วนคาร์บอนต่อไนโตรเจน 3 ค่า) ที่มีผลต่อสัดส่วนแก๊สมีเทนในแก๊สชีวภาพ และอัตราการผลิตแก๊สมีเทน เศษพืชถูกหั่นเป็นชิ้นเล็ก ๆ แล้วบดเป็นอนุภาคขนาดเล็กกว่า 40 เมช (0.422 มม.) ก่อนจะป้อนเข้าถังหมัก ซึ่งควบคุมอุณหภูมิอยู่ที่  $37 \pm 1$  องศาเซลเซียส ทำการทดลองนาน 25 วัน ผลการทดลองปรากฏว่าเศษพืชทั้ง 3 ชนิด สามารถเพิ่มอัตราการผลิตแก๊สชีวภาพและแก๊สมีเทนได้ที่ทุกอัตราส่วนคาร์บอนต่อไนโตรเจน โดยเศษฟางข้าวโพดให้ผลดีที่สุดโดยได้ อัตราการผลิตแก๊สชีวภาพเพิ่มขึ้นจากชุดควบคุม 11.4 เท่า รองลงมาคือฟางข้าวโอ๊ต (8.45 เท่า) และฟางข้าวสาลี (6.12 เท่า) ที่อัตราส่วนคาร์บอนต่อไนโตรเจน เท่ากับ 20 ต่อ 1 ซึ่งเป็นอัตราส่วนที่เหมาะสมที่สุดสำหรับการย่อยสลายร่วมที่ได้ทำการศึกษา นอกจากนี้ยังพบว่าเศษฟางข้าวโพดให้สัดส่วนแก๊สมีเทนในแก๊สชีวภาพสูงที่สุดเท่ากับร้อยละ 68 รองลงมาคือเศษฟางข้าวโอ๊ต และเศษฟางข้าวสาลีเท่ากับร้อยละ 57 และ 47 ตามลำดับ

Xia และ คณะ (2012) [23] ได้ทำการศึกษาผลการผลิตแก๊สชีวภาพจากการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนของขี้ไก่ร่วมกับปฏิกูลสุกร และขี้ไก่ร่วมกับกากตะกอนของโรงฆ่าสัตว์ ขี้ไก่บดถูกป้อนเข้าไปในถังหมักขนาด 42 ลิตร แล้วเกิดการย่อยสลายร่วมกับปฏิกูลสุกร หรือกากตะกอนของโรงฆ่าสัตว์ ที่ค่าของของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 37 และร้อยละ 23 ตามลำดับ ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส เมื่อเปรียบเทียบกับชุดการทดลองควบคุมที่ไม่มีการเติม ขี้ไก่ พบว่า ได้แก๊สมีเทนเพิ่มขึ้นร้อยละ 130 และ 110 ตามลำดับ ในถังหมักที่มี ปฏิกูลสุกร หรือกากตะกอนของโรงฆ่าสัตว์ร่วมอยู่ด้วย ความเข้มข้นของแอมโมเนียไนโตรเจนในน้ำเสี้ยว ของถังหมักที่มีปฏิกูลสุกร หรือกากตะกอนของโรงฆ่าสัตว์ร่วมอยู่ด้วย เพิ่มขึ้นจาก 4.8 และ 3.1 กรัมต่อลิตร เมื่อตอนเริ่มต้น เป็น 6.9 และ 3.5 กรัมต่อลิตร เมื่อสิ้นสุดระยะเวลาการหมัก ตามลำดับ มีการเพิ่มขึ้นของจุลินทรีย์ย่อยสลายโปรตีนในระบบจากร้อยละ 12.5 เป็น 14.5 และจากร้อยละ 11.3 เป็น 13.0 ในถังหมักที่มีปฏิกูลสุกรหรือกากตะกอนของโรงฆ่าสัตว์ร่วมอยู่ด้วย ตามลำดับ แต่ปริมาณจุลินทรีย์ย่อยสลายโปรตีนในถังหมักควบคุมกลับลดลง แสดงว่าขี้ไก่ไม่มีผลต่อ การผลิตแก๊สมีเทนของการหมักปฏิกูลสุกรหรือของกากตะกอนโรงฆ่าสัตว์ จึงกล่าวได้ว่า สามารถใช้ขี้ไก่ย่อยสลายร่วมกับปฏิกูลสุกรหรือกากตะกอนของโรงฆ่าสัตว์ได้

## บทที่ 3

### วิธีดำเนินการวิจัย

ในงานวิจัยนี้ได้แบ่งการทดลองออกเป็น 2 ส่วนคือ ศึกษาผลของการลดปริมาณการใช้น้ำตามหลักการเทคโนโลยีสะอาดต่อสุขภาพของสุกร (น้ำหนักสุกร) และการศึกษาผลของปริมาณของแข็งในมูลสุกรต่อปริมาณแอมโมเนียและสัดส่วนแอมโมเนียที่ได้ในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอน

#### 3.1 การศึกษาการใช้เทคโนโลยีสะอาดเพื่อลดการใช้น้ำ

สุกรขุนและสถานที่ที่ใช้เป็นคอกสุกรได้รับความอนุเคราะห์ จากบริษัท เอส พี เอ็ม อาหารสัตว์ จำกัด จังหวัดราชบุรี โดยมีวิธีการดังต่อไปนี้

##### 3.1.1 คอกจำลองและการเลี้ยงสุกร

เลี้ยงสุกรขุนที่หย่านมแล้วในคอกจำลอง 2 คอก คอกละ 20 ตัว คอกที่ 1 เป็นคอกที่ใช้น้ำตามปกติ เรียกว่าคอกควบคุม (Control group) คอกที่ 2 เป็นคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด จากนั้นทำการเลี้ยงสุกรขุนตั้งแต่น้ำหนักเริ่มต้นคือ 20 กิโลกรัม ถึงน้ำหนักที่จำหน่ายได้เฉลี่ย 107 กิโลกรัม เป็นระยะเวลาประมาณ 3 เดือน

ติดมิเตอร์น้ำ คอกละ 3 ตำแหน่ง ตำแหน่งที่หนึ่งติด ที่ท่อจ่ายน้ำที่ใช้เป็นน้ำดื่มของสุกร ตำแหน่งที่สองติดที่ท่อจ่ายน้ำใช้ในคอก (น้ำสำหรับให้สุกรแช่ท้ายคอกซึ่งต้องเปลี่ยนทุกวัน) และตำแหน่งที่สามติดที่ท่อจ่ายน้ำล้างคอก เช่นเดียวกัน ทั้ง 2 คอก จดเลขมิเตอร์น้ำทุกตำแหน่ง ทุกวัน และบันทึกผลเพื่อเปรียบเทียบความแตกต่างของปริมาณน้ำที่ใช้

##### 3.1.2 แนวทางปฏิบัติการใช้เทคโนโลยีสะอาด

กรมควบคุมมลพิษ [14] และกรมปศุสัตว์ [15]ต่างได้เสนอวิธีปฏิบัติการจัดการสิ่งแวดล้อมในฟาร์มสุกรตามหลักการเทคโนโลยีสะอาด ดังตารางที่ 3.1 แต่วิธีปฏิบัติบางประการไม่สามารถดำเนินการได้ งานวิจัยนี้จึงได้ผสมผสานข้อเสนอแนะทั้ง 2 หน่วยงาน เพื่อการ ปรับปรุงอุปกรณ์วิธีการ และพฤติกรรมของคอกงานในการใช้น้ำและทำความสะอาดคอกสุกรจำลอง ดังนี้

1. ในการทำความสะอาดโรงเรือนคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด ให้มีการทำความสะอาดวันเว้น 2 วัน เมื่อสุกรมีน้ำหนัก 20-80 กิโลกรัม และทำวันเว้นวันเมื่อสุกรมีน้ำหนัก 80

กิโกรัม ขึ้นไป ในขณะที่คอกควบคุมใช้วิธีการตามปกติของฟาร์ม โดยมีการทำความสะอาด วันเว้นวัน เมื่อสุกรมีน้ำหนัก 20-80 กิโลกรัม และทุกวันเมื่อสุกรมีน้ำหนัก 80 กิโลกรัม ขึ้นไป

2. ให้มีการกวาดมูลสุกรออกจากพื้นคอกก่อนล้างในคอกจำลองที่ใช้หลักการเทคโนโลยี สะอาด
3. ทำให้พื้นคอกจำลองที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดส่วนที่ไม่ใช่ส่วนจับถ่ายแห้ง ตลอดเวลา เพื่อจำกัดพื้นที่สุกรในการจับถ่ายของเสีย เนื่องจากสุกรมีพฤติกรรมชอบจับถ่าย ในที่ชื้นแฉะ
4. ก่อนฉีดล้างคอกจำลองที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดให้มีการฉีดพรมน้ำเพื่อให้ ล้าง ง่ายขึ้น
5. ติดอุปกรณ์ลดขนาดปลายสายยางในคอกจำลองที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดเพื่อเพิ่ม ความแรงของน้ำ ช่วยลดระยะเวลาการล้างและลดปริมาณการใช้น้ำ
6. ให้มีการเติมน้ำเพียงครั้งหนึ่งของส้วมน้ำในคอกจำลองที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด เพื่อป้องกันการไม่ให้น้ำมีการล้นออกมานอกส้วมน้ำเมื่อสุกรลงไปแช่น้ำ
7. ให้มีการกวาดพื้นในคอกจำลองที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดให้แห้งหลังล้างคอก เพื่อป้องกันการเกิดกลิ่นเหม็น และเพื่อป้องกันสุกรจับถ่ายของเสียและเหยียบย่ำไปมาทั่ว บริเวณพื้นคอก

### 3.1.3 การบันทึกข้อมูลการทดลอง

เก็บตัวอย่างน้ำเสีย ณ ส้วมน้ำท้ายคอกจากทั้งสองคอกทุกครั้งหลังจาก ที่ทำการล้างคอก โดยคอกควบคุมมีความถี่ในการเก็บตัวอย่างวันเว้นวัน เมื่อ สุกรมีน้ำหนัก 20-80 กิโลกรัม และเก็บ ตัวอย่างทุกวันเมื่อสุกรมีน้ำหนัก 80 กิโลกรัมขึ้นไป คอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดมีความถี่ ในการเก็บตัวอย่างวันเว้น 2 วัน เมื่อสุกรมีน้ำหนัก 20-80 กิโลกรัม และเก็บตัวอย่างวันเว้นวัน เมื่อ สุกรมีน้ำหนัก 80 กิโลกรัมขึ้นไป หากความเข้มข้นของสารอินทรีย์ ปริมาณของแข็งทั้งหมด ของแข็ง ระเหยง่าย และของแข็งแขวนลอยในปฏิกูลสุกรจากคอกสุกรจำลองทั้งสองคอก

ชั่งน้ำหนักของสุกรทั้ง 2 คอก โดยทำการชั่งทุก 21 วัน (หากชั่งน้ำหนักบ่อยเกินไปสุกรจะ เกิดอาการเครียด) จนได้น้ำหนักที่สามารถจำหน่ายได้ (ประมาณ 107 กิโลกรัม/ตัว) เป็นเวลา 05 วัน



**ตารางที่ 3.1** ตารางแสดงแนววิธีปฏิบัติการใช้เทคโนโลยีสะอาด [14-15]

แนววิธีปฏิบัติ	กรมควบคุมมลพิษ	กรมปศุสัตว์
1. มีการทำความสะอาดโรงเรือน	✓	✓
2. มีการวางผังคอกให้ถูกกับพฤติกรรมการขับถ่ายของมูลสุกรหรือมีการสร้างส้วมน้ำ	✓	✓
3. มีการกวาดมูลสุกรออกจากพื้นคอกก่อนล้าง	✓	✓
4. ใช้น้ำที่ผ่านการบำบัดแล้วมาล้างคอก	✓	✓
5. ใช้น้ำเสียที่ได้จากการล้างปฏิภูลสุกรมาผลิตแก๊สชีวภาพ และใช้ในพื้นที่เกษตรกรรม	✓	✓
6. ทำให้พื้นคอกส่วนที่ไม่ใช่ส่วนขับถ่ายแห้งตลอดเวลา	✓	✗
7. ก่อนฉีดล้างคอกควรฉีดพรมน้ำเพื่อให้ล้างง่ายขึ้น	✓	✗
8. ติดอุปกรณ์ลดขนาดปลายสายยางเพื่อเพิ่มความแรงของน้ำ ช่วยลดระยะเวลาการล้าง และลดปริมาณการใช้น้ำ	✓	✓
9. เดมน้ำเพียงครึ่งหนึ่งของส้วมน้ำป้องกันการล้นออกมานอกส้วมน้ำ	✓	✗
10. กวาดพื้นให้แห้งหลังล้างคอกเพื่อป้องกันการเกิดกลิ่นเหม็น	✓	✗
11. กรณีมีส้วมน้ำต้องเปลี่ยนถ่ายน้ำทุกวันหรือทุก 2 วัน	✓	✓
12. ใช้น้ำจุลินทรีย์ (อีเอ็ม) ใส่ลงในส้วมน้ำ เพื่อช่วยลดกลิ่นเหม็น	✓	✗
13. มีการนำมูลสุกรมาใช้ประโยชน์ในด้านอื่น เช่น ทำปุ๋ย เลี้ยงปลา หรือนำมูลแห้งไปผสมในอาหารเลี้ยงสุกร หรือนำไปผลิตแก๊สชีวภาพ	✓	✓
14. มีระบบบำบัดน้ำเสียจากโรงเรือนสุกร เช่น ระบบถังกรองไร้อากาศ ระบบบ่อปรับเสถียร เป็นต้น	✓	✓
15. แยกรางน้ำฝนออกจากระบบน้ำเสียจากฟาร์มโดยเด็ดขาด	✓	✓
16. รางระบายน้ำควรมีฝาปิดและสามารถเปิดทำความสะอาดได้	✓	✓
17. มีระบบลดการแพร่กระจายของกลิ่น เช่น ติดตั้งระบบลดกลิ่นแบบม่านกระจายน้ำและแผ่นกรอง ระบบโดมลดกลิ่น	✓	✓
18. จัดสร้างถังแยกมูลสุกรเบื้องต้นก่อนสู่ระบบบำบัด	✓	✓

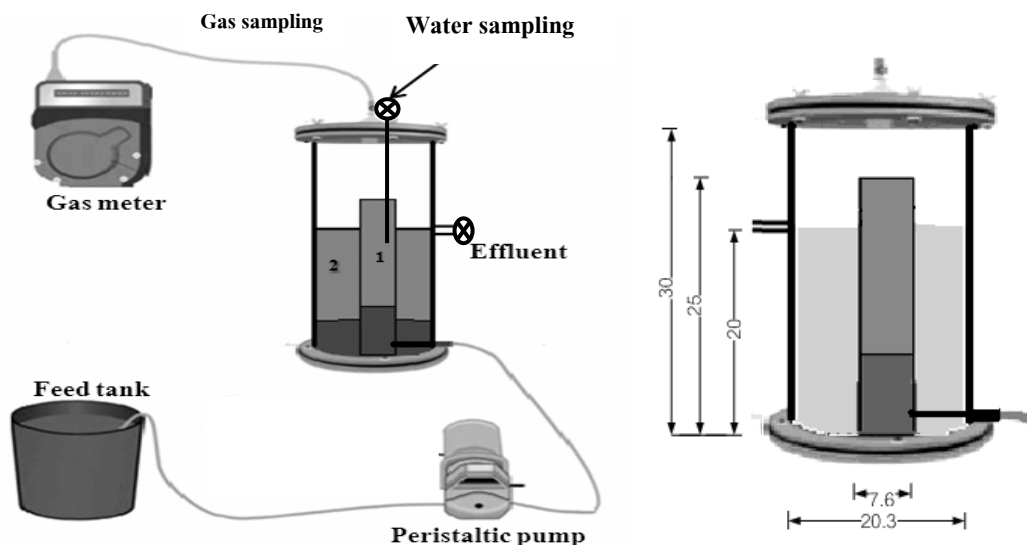
### 3.2 การศึกษาผลของปริมาณของแข็งในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน

#### 3.2.1 วัตถุประสงค์ที่ใช้ในการศึกษา

- (ก) ปฏิกृतสุกรจากบริษัท เอส พี เอ็ม อาหารสัตว์จำกัด จังหวัดราชบุรี เก็บรักษาไว้ที่ อุณหภูมิ -4 องศาเซลเซียส เพื่อลดการเกิดปฏิกิริยาทางชีวเคมี
- (ข) เชื้อจุลินทรีย์เริ่มต้น (Inoculum) จากบ่อบำบัดน้ำเสีย ของโรงงานมาลี อำเภอสามพราน จังหวัดนครปฐม เพื่อย่นระยะเวลาการเกิดชนิดจุลินทรีย์ที่เหมาะสม ให้เจริญเติบโตในแต่ละส่วนของถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ของงานวิจัยนี้ เนื่องจาก ระบบบำบัดน้ำเสียของโรงงานมาลีเป็นกระบวนการย่อยสลายไม่ใช้ออกซิเจนแบบ แยก 2 ชั้นตอน

#### 3.2.2 ระบบถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน

ถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ตามการออกแบบในงานวิจัยก่อนหน้านี้ [6] ดังแสดงในภาพที่ 3.1 ถูกใช้ในการศึกษากระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน ประกอบด้วย ถังปฏิกรณ์ บั้มเพื่อป้อนน้ำเสียดิบ และเครื่องวัดอัตราการไหลของแก๊ส ถังปฏิกรณ์ในระบบถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน มีลักษณะเป็นท่อ PVC 2 ท่อน สวมซ้อนร่วมแนวเส้นผ่านศูนย์กลาง โดยท่อ PVC ด้านใน (ส่วนที่ 1) มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 7.6 เซนติเมตร (3 นิ้ว) สูง 25 เซนติเมตร ปริมาตรใช้งาน 1.1 4 ลิตร เพื่อให้มีระยะเวลาเกิดปฏิกิริยาไฮโดรไลซิส ปฏิกิริยาสร้างกรด และปฏิกิริยาสร้างกรดแอซิดิกจากกรดอินทรีย์ระเหยง่ายเท่ากับ 2 วัน ท่อ PVC ด้านนอก (ส่วนที่ 2) มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 20.3 เซนติเมตร (8 นิ้ว) สูง 3 0 เซนติเมตร ปริมาตรใช้งาน 5.34 ลิตร เพื่อให้มีระยะเวลาในการเกิดปฏิกิริยาสร้างแก๊สมีเทนเท่ากับ 9 วัน ให้ท่อน้ำทิ้ง (Effluent) เชื่อมต่อกับท่อ PVC ด้านนอกอยู่ที่ระดับ 20 เซนติเมตร จากพื้นถังปฏิกรณ์ ท่อน้ำป้อน (Influent) ซึ่งอยู่สูงจากพื้นถัง 5 เซนติเมตร เชื่อมต่อกับท่อ PVC ด้านใน และมีช่องเก็บน้ำตัวอย่างต่อเชื่อมกับถังด้านในเพื่อสามารถนำตัวอย่าง น้ำจากส่วนที่ 1 มาวัด pH ทำการตรวจสอบรอยรั่วของถังปฏิกรณ์ก่อนเริ่มดำเนินการ โดยเติมน้ำเข้าไปในถังปฏิกรณ์ให้ระดับน้ำสูงกว่ารอยต่อต่าง ๆ และ ทำการทดสอบรอยรั่วด้วยการ ทาด้วย น้ำสบู่ตามรอยต่อต่าง ๆ แล้วเป่าลมเข้าถังปฏิกรณ์ ถ้าสังเกตพบรอยรั่วจะอุดรอยรั่วด้วยกาวซิลิโคน



ภาพที่ 3.1 ถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอนที่ใช้ในงานวิจัย

### 3.2.3 การเตรียมน้ำเสียดิบ

ผสมมูลสุกรให้เข้ากันด้วย เครื่องปั่น นำมูลสุกรที่ปั่นแล้ว ตะกอนเชื้อจุลินทรีย์เริ่มต้น ขั้นตอนสร้างกรด และตะกอนเชื้อจุลินทรีย์เริ่มต้นขั้นตอนสร้างมีเทน มาศึกษาสมบัติดังนี้ ปริมาณของแข็งทั้งหมด, ปริมาณของแข็งระเหยง่ายทั้งหมด, ปริมาณของแข็งแขวนลอยทั้งหมด , ซีไอดี, บีไอดี, พีไอเอช, ทีเคเอ็น, ทีไอซี, อัตราส่วนคาร์บอนต่อไนโตรเจนต่อฟอสฟอรัส, ความชื้น และสภาพต่างทั้งหมด

เจือจางมูลสุกรที่ปั่นแล้วด้วยน้ำประปาเพื่อให้มีปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5, 1, 0.5 และ 0.2 (w/v) ดังแสดงวิธีการคำนวณในภาคผนวก ข และวัดพารามิเตอร์ต่าง ๆ ตามตารางที่ 3.2

ตารางที่ 3.2 พารามิเตอร์ที่ใช้ในการวิเคราะห์

พารามิเตอร์	วิธีวิเคราะห์	จุดเก็บตัวอย่าง		
		น้ำเข้า	น้ำออก	แก๊ส
พีไอเอช	pH meter	A	A	-
อุณหภูมิ	Thermometer	A	A	-
สภาพต่างทั้งหมด	Direct titration method	A	A	-
ของแข็งทั้งหมด	Total solids dried at 103-105 °C	B	B	-
ของแข็งระเหยง่ายทั้งหมด	Total solids dried at 550 °C	A	A	-

พารามิเตอร์	วิธีวิเคราะห์	น้ำเข้า	น้ำออก	แก๊ส
กรดไขมันระเหยง่าย	Direct titration method	C	C	-
ซีโอดี	Closed reflux, titration method	B	B	-
บีโอดี	Direction/Dilution method	C	C	-
อัตราการเกิดแก๊ส	Gas meter	-	-	A
สัดส่วนแก๊สมีเทน	Gas chromatography	-	-	A
ปริมาณไนโตรเจนทั้งหมด	Total Kjeldahl method	C	C	-

หมายเหตุ: A คือ พารามิเตอร์ที่ต้องวิเคราะห์ทุก 2 วัน

B คือ พารามิเตอร์ที่ต้องวิเคราะห์ก่อนและหลังผ่านถังปฏิกรณ์

C คือ พารามิเตอร์ที่ต้องวิเคราะห์ทุก 5 วัน

### 3.2.4 การเริ่มต้นและการเดินระบบการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน

ดำเนินระบบตามงานวิจัยก่อนหน้า [6] ดังนี้ เติมเชื้อจุลินทรีย์เริ่มต้น (Inoculum) ของแต่ละปฏิกิริยาลงในแต่ละส่วนของถังปฏิกรณ์ โดยชั้นในจะเป็นชั้นของการผลิตกรดไขมันระเหยง่าย ชั้นนอกเป็นชั้นของการผลิตแก๊สมีเทน เติมเชื้อจุลินทรีย์ขึ้นตอนการสร้างกรด และขึ้นตอนการสร้างมีเทนชนิดละร้อยละ 40 ของปริมาตรถังปฏิกรณ์ในส่วนขึ้นตอนที่ 1 และ 2 ตามวิธีการทดลองของ Hobson and Wheatly [24] ซึ่งได้แนะนำว่าควรใส่ในปริมาณที่ไม่น้อยกว่าร้อยละ 10 ของปริมาตรการย่อยสลาย ซึ่งเท่ากับ 0.46 ลิตรสำหรับขึ้นตอนการสร้างกรด และ 1.54 ลิตร สำหรับขึ้นตอนการสร้างแก๊สมีเทน หลังจากนั้นป้อน มูลสุกร ที่มีปริมาณของแข็งทั้งหมด ตามกำหนด ปริมาณ 400 มิลลิลิตร เข้าไปในส่วนของขึ้นตอนการผลิตกรดไขมันระเหยง่าย จนสารละลายไหลล้น (Overflow) ออกมาในส่วนของการผลิตแก๊สมีเทน แล้วทำการปิดระบบถังปฏิกรณ์เพื่อไม่ให้อากาศเข้าไปในถังปฏิกรณ์ หลังจากนั้นจะป้อนมูลสุกร ทุกวันแบบกึ่งต่อเนื่อง (Semi-continuous) คือ มีการเติมสารอินทรีย์จากปฏิกรณ์สุกรใหม่ลงไป และปล่อยให้มีการไหลของของเหลวผ่านการบำบัด แล้วออกจากถังปฏิกรณ์ โดยที่ปริมาตรของสารอินทรีย์จากปฏิกรณ์สุกรใหม่ที่เติมเข้าไปมีปริมาณ 400 มิลลิลิตร เท่ากับปริมาตรของของเหลวที่ออกจากถังปฏิกรณ์ เพื่อเป็นการรักษาระดับปริมาตรของเหลวในถังปฏิกรณ์ให้มีค่าคงที่ตลอดการทดลอง และมีความถี่ในการป้อนมูลสุกร วันละ 1 ครั้ง

### 3.2.5 การตรวจวิเคราะห์คุณภาพน้ำออกจากระบบและอัตราการผลิตแก๊ส

เมื่อระบบเข้าสู่สภาวะคงที่ (Steady state) โดยพิจารณาจากปริมาณการเกิดแก๊สมีเทนในแต่ละวันเริ่มมีปริมาณคงที่หรือใกล้เคียงกัน วิเคราะห์คุณภาพน้ำที่ออกจากระบบตามตารางที่ 3.2 เพื่อคำนวณหาประสิทธิภาพของระบบ วัดอัตราการไหลของแก๊สมีเทนและแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ที่เกิดขึ้น ในหน่วยscm (cc/min at standard state) ด้วย Gas flow meter ของบริษัท Altech รุ่น Digital Flow Check-HR™ ก่อนการป้อนมูลสุกร ทุกวัน วิเคราะห์หาองค์ประกอบแก๊สมีเทนในแก๊สชีวภาพด้วยเครื่องแก๊สโครมาโทกราฟี ของบริษัท Shimadzu รุ่น GC-2010/FID โดยเปรียบเทียบกับพื้นที่ใต้พีคของแก๊สมีเทนมาตรฐานร้อยละ 99.9

### 3.3 การวิเคราะห์ข้อมูล

วิเคราะห์พารามิเตอร์ที่ แต่ละความเข้มข้นของของแข็งทั้งหมด ซึ่งเห็นความแตกต่างไม่ชัดเจน ด้วยวิธีการทางสถิติ แบบ F-test และวิเคราะห์ความแปรปรวนทางเดียว หรือ One way ANOVA โดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูปทางสถิติคือ Statistic Package for Social Science (SPSS)

## บทที่ 4

### ผลการทดลองและวิจารณ์ผลการทดลอง

#### 4.1 ผลการศึกษาการใช้เทคโนโลยีสะอาดเพื่อลดการใช้น้ำ

ภาพที่ 4.1 แสดงลักษณะคอกจำลอง 2 คอก โดยคอกที่ 1 เป็นคอกที่ใช้วิธีทำสะอาดคอก และใช้น้ำตามปกติเรียกว่าคอกควบคุม คอกที่ 2 เป็นคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด เห็นได้ว่า คอกควบคุมมีความสะอาดมากกว่าไม่มีมูลสุกรเหลือค้าง เพราะมีการล้างคอกบ่อยกว่าและใช้น้ำ ปริมาณมาก ดังนั้นการลดการใช้น้ำในการทำความสะอาดคอกถึงแม้คอกจะสกปรกกว่าและสุกรมี น้ำใช้อย่างจำกัด จะต้องไม่เกิดผลเสียต่อการเจริญเติบโตของสุกร จึงจะกล่าวได้ว่าการใช้หลักการ เทคโนโลยีสะอาดเพื่อลดการใช้น้ำมีประสิทธิผล

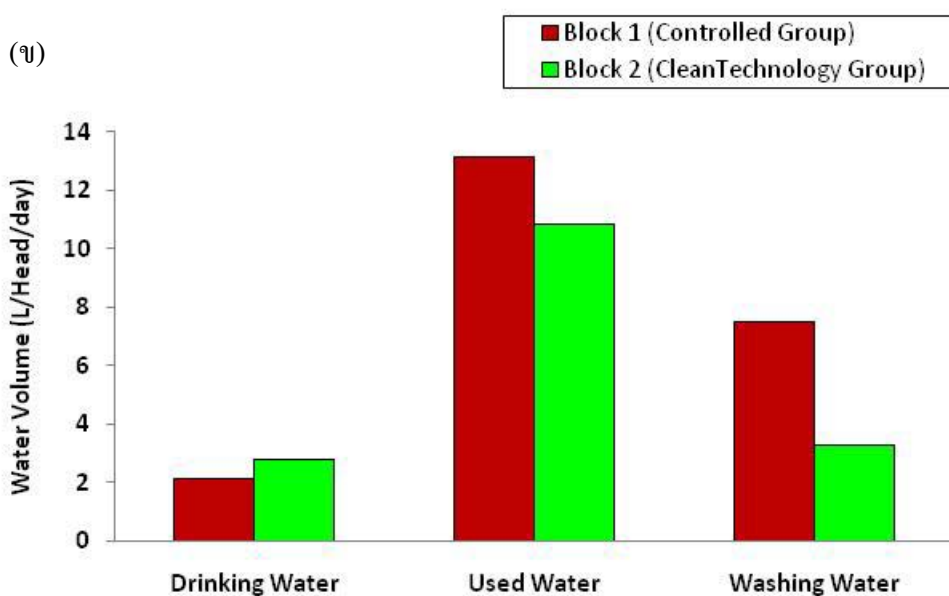
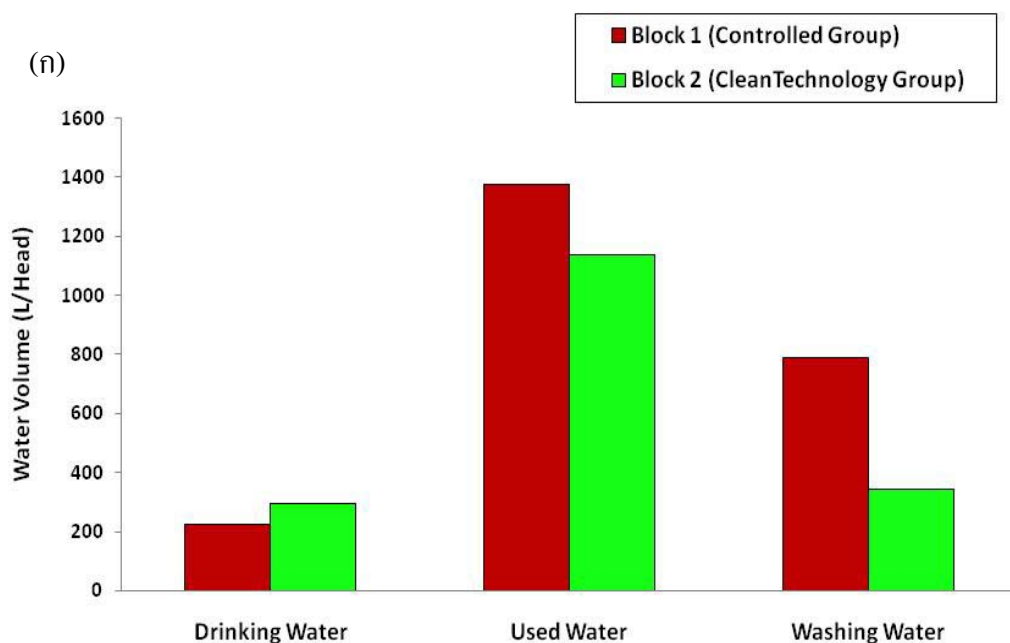


ภาพที่ 4.1 ลักษณะคอกสุกรจำลอง

จากความถี่ทำความสะอาดโรงเรือนตามน้ำหนักสุกรดังกล่าวในบทที่ 3 ทำให้คอกควบคุม และคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดมีการล้างคอกตลอดการเลี้ยง 105 วัน ทั้งหมด 71 ครั้ง และ 41 ครั้ง ตามลำดับ ข้อมูลจากมิเตอร์น้ำ 3 จุด คือ ท่อน้ำดื่ม ท่อน้ำใช้ในคอก และท่อน้ำล้างคอก ได้ผลปริมาณการใช้น้ำทั้ง 3 ประเภท ดังภาพที่ 4.2 โดยสุกรในคอกควบคุมใช้น้ำเพื่อเป็น น้ำดื่ม น้ำ ใส และน้ำล้าง คอกเฉลี่ยเท่ากับ  $223.9 \pm 2.4$ ,  $1377.3 \pm 15.4$  และ  $786.9 \pm 3.2$  ลิตร/ตัว หรือคิดเป็น  $2.1 \pm 0.45$ ,  $13.1 \pm 0.15$  และ  $7.49 \pm 0.03$  ลิตร/ตัว/วัน ตามลำดับ ขณะที่สุกรใน คอกที่ใช้หลักการ เทคโนโลยีสะอาดใช้น้ำทั้งสามประเภท เท่ากับ  $295.6 \pm 2.5$ ,  $1137.1 \pm 10.2$  และ  $344.5 \pm 2.5$  ลิตร/ตัว

หรือคิดเป็น  $2.81 \pm 0.02$ ,  $10.83 \pm 0.10$  และ  $3.28 \pm 0.02$  ลิตร/ตัว/วัน ตามลำดับ แสดงว่ามาตรการเทคโนโลยีสะอาด ที่ใช้สามารถลดน้ำใช้และน้ำล้างคอกลงได้ ร้อยละ 17.4 และ 56.2 ตามลำดับ โดยมาตรการการควบคุมน้ำใช้ที่ให้มีการ เติมน้ำเพียงครั้งหนึ่งของส่วนน้ำในงานวิจัยนี้ ไม่มี ประสิทธิภาพในการลดการใช้น้ำมากนัก คาดว่า เนื่องจากข้อจำกัดที่ต้องมีการเปลี่ยนน้ำในส่วนน้ำ ทุกวันเพื่อสุขภาพที่ดีของสุกรตามคำแนะนำของ สัตวแพทย์ และการเติมน้ำในแต่ละครั้งเป็นการกะ ประมาณด้วยสายตาของคณงานซึ่งยังมีความเคยชินในการเติมน้ำให้เต็มหรือจนล้น จึงทำให้มีความ แตกต่างของน้ำใช้ระหว่างสองคอก ไม่มากนัก แต่จากการวิเคราะห์ทางสถิติโดยใช้ T - test เปรียบเทียบปริมาณน้ำใช้และน้ำล้างคอก ทั้ง 2 คอก พบว่าได้ค่า  $t = 2.748$ ,  $p \text{ value} < 0.05$  และ  $t = 5.518$ ,  $p \text{ value} < 0.05$  ตามลำดับ จึงกล่าวได้ว่าคอก ควบคุมใช้น้ำเพื่อเป็นน้ำใช้และน้ำล้าง คอก มากกว่าคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยี สะอาดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น ร้อยละ 95 ดังนั้นประสิทธิภาพที่เห็นได้ อย่างชัดเจนในการลดการใช้น้ำนั้นก็คือการควบคุมความถี่ ปรับเปลี่ยนวิธีการและพฤติกรรมของ คณงานในการล้างคอก

แต่สุกรในคอกควบคุมและคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดมีความต้องการน้ำ เพื่อใช้ เป็นน้ำดื่ม เท่ากับ  $223.9 \pm 2.4$  และ  $295.6 \pm 2.5$  ลิตร/ตัว หรือคิดเป็น  $2.13 \pm 0.45$  และ  $2.81 \pm 0.02$  ลิตร/ตัว/วัน ตามลำดับ ซึ่งแสดงว่าสุกรในคอกควบคุมดื่มน้ำน้อยกว่าคอกที่ใช้ หลักการเทคโนโลยี สะอาดร้อยละ 32.0 และจากการวิเคราะห์ทางสถิติพบว่าได้ค่า  $t = 7.785$  และ  $p \text{ value} < 0.05$  ที่ระดับ ความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ซึ่งแสดงว่ามีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ สันนิษฐานว่า เนื่องจากในคอก ควบคุมไม่มีการจัดการให้พื้นที่ส่วนที่เป็นที่ขบถ่ายแห้งตลอดเวลา และมีความถี่ในการล้างคอก มากกว่า โดยในการล้างคอกแต่ละครั้งต้องล้างตัวสุกรด้วย ทำให้ มีน้ำขังตามส่วนต่าง ๆ อุณหภูมิ บริเวณพื้นคอกและตัวสุกรต่ำกว่าคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยี สะอาด สุกรจึง ดื่มน้ำจากหัวดื่มน้ำ น้อยลง

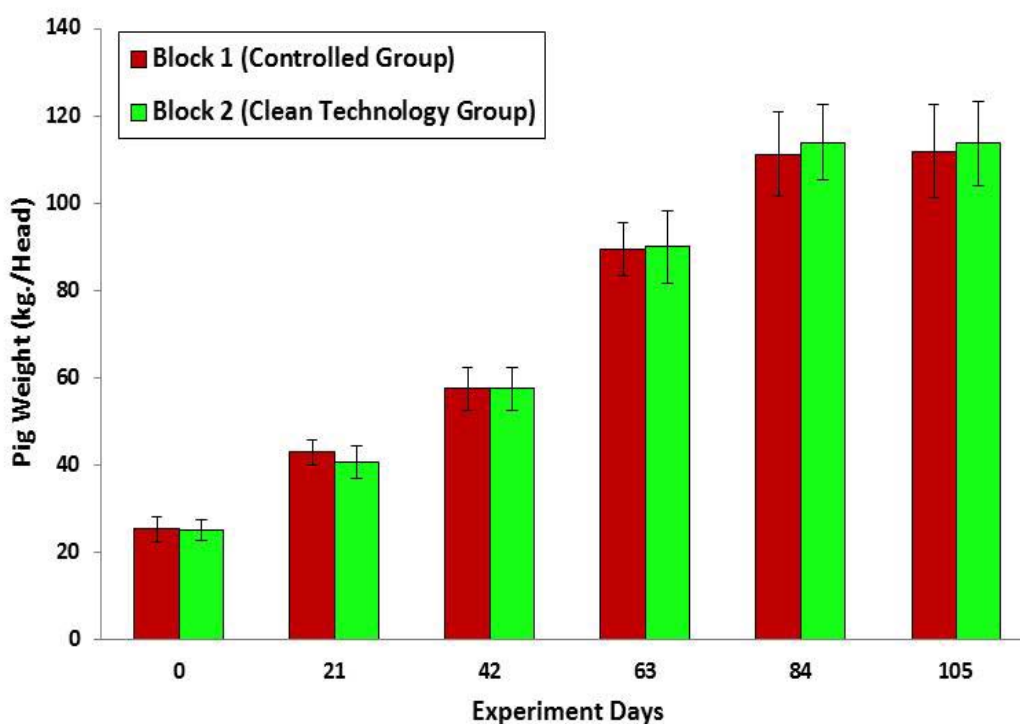


**ภาพที่ 4.2** ปริมาณการใช้น้ำของแต่ละกลุ่มทดลอง (ก) ลิตรต่อตัว (ข) ลิตรต่อตัวต่อวัน

ภาพที่ 4.3 แสดงน้ำหนักสุกรของทั้ง 2 คอก โดยน้ำหนักสุกรเริ่มต้นในคอกควบคุมอยู่ในช่วง 20 – 29 กก./ตัว ในคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดอยู่ในช่วง 22 – 30 กก./ตัว หลังจาก การเลี้ยงสุกรจนสามารถจำหน่ายได้เป็นเวลา 105 วัน ได้น้ำหนักสุกรในคอกควบคุมอยู่ในช่วง 92 – 132 กก./ตัว และน้ำหนักสุกรในคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดอยู่ในช่วง 97 – 136 กก./ตัว ซึ่งจาก

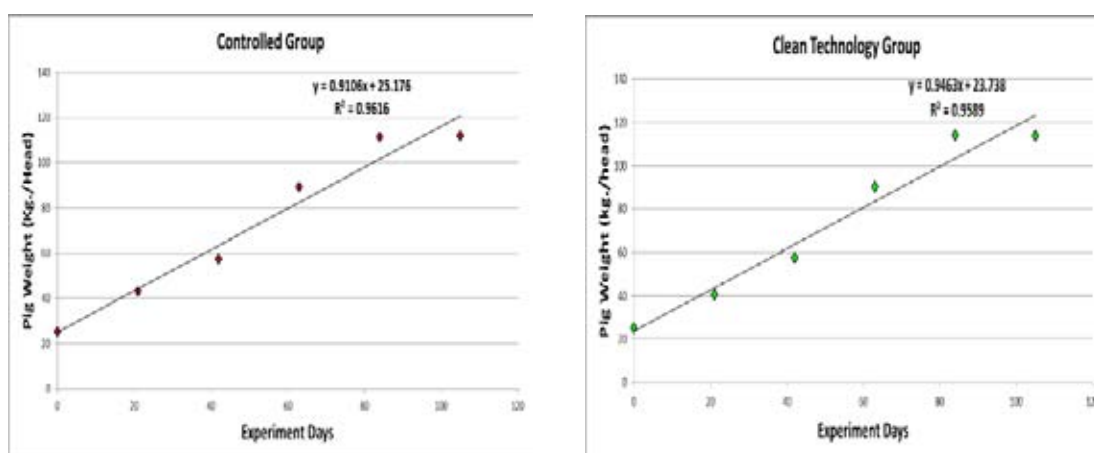


การวิเคราะห์ทางสถิติโดยใช้ T – test เปรียบเทียบน้ำหนักสุกรทั้ง 2 คอก พบว่าได้ค่า  $t = 0.109$  และ  $p \text{ value} = 0.913$  ซึ่งหมายความว่าน้ำหนักสุกรของทั้ง 2 คอกไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ แต่จากภาพที่ 4.3 แสดงน้ำหนักสุกรเฉลี่ยในคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด สูงกว่า ของคอกควบคุมเล็กน้อย สันนิษฐานว่าเกิดจากการที่สุกรในคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยี สะอาดมีความเครียดน้อยกว่าจากการมีความถี่ในการล้างคอกน้อยกว่าเพราะในการล้างคอก แต่ละครั้งสุกรต้องวิ่งหนีไปมา ทำให้สุกรเกิดความเครียด



ภาพที่ 4.3 น้ำหนักสุกรของแต่ละกลุ่มทดลอง

จึงกล่าวได้ว่าการใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดเพื่อลดการใช้ยาสามารถนำมาใช้กับฟาร์มสุกรได้โดยไม่มีผลกระทบต่ออาการเจริญเติบโตของสุกรภายใต้การดูแลของสัตวแพทย์ตามปกติ โดยสุกรในคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดมีน้ำหนักเพิ่มขึ้นต่อวัน (0.94 กก./ตัว/วัน) สูงกว่า สุกรในคอกควบคุม (0.91 กก./ตัว/วัน) เล็กน้อย ดังภาพที่ 4.4



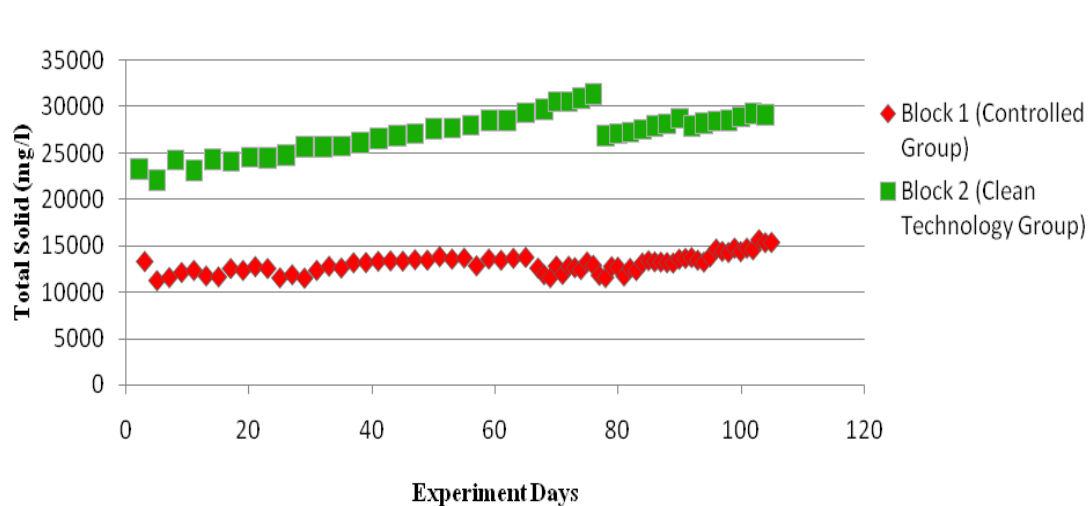
**ภาพที่ 4.4** การเจริญเติบโตของสุกรจากคอกควบคุมเปรียบเทียบกับคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด

ภาพที่ 4.5 แสดงปริมาณของแข็งทั้งหมด (TS) ของน้ำเสียซึ่งเก็บตัวอย่างจากรวมน้ำเสียท้ายคอกของคอกควบคุมกับคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด พบว่าปริมาณของแข็งทั้งหมดตลอดระยะเวลาการศึกษา 105 วัน จากคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดมีค่าอยู่ระหว่าง 22,088 – 31,360 มก./ล. สูงกว่าปริมาณของแข็งทั้งหมดจากคอกควบคุมซึ่งมีค่าอยู่ระหว่าง 11,200 – 15,600 มก./ล. ประมาณ 2 เท่า เนื่องจากมีการเปลี่ยนแปลงความถี่ในการล้างคอกตามน้ำหนักสุกรดังกล่าว ในบทที่ 3 ปริมาณของแข็งทั้งหมดจากคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดในช่วงแรก (ตั้งแต่เริ่มต้นเลี้ยงจนถึงวันที่ 64) มีค่าเท่ากับ  $25,680 \pm 1,846$  มก./ล. ในช่วงที่สอง (ตั้งแต่วันที่ 65 จนถึงวันที่ 105) มีค่าเท่ากับ  $28,812 \pm 1,287$  มก./ล. และจากคอกคอกคุมมีค่าเท่ากับ  $12,689 \pm 776$  มก./ล. และ  $13,278 \pm 1,070$  มก./ล. ตามลำดับ โดยปริมาณของแข็งทั้งหมดจากทั้ง 2 คอก เพิ่มขึ้นตามน้ำหนักสุกรที่เพิ่มขึ้น

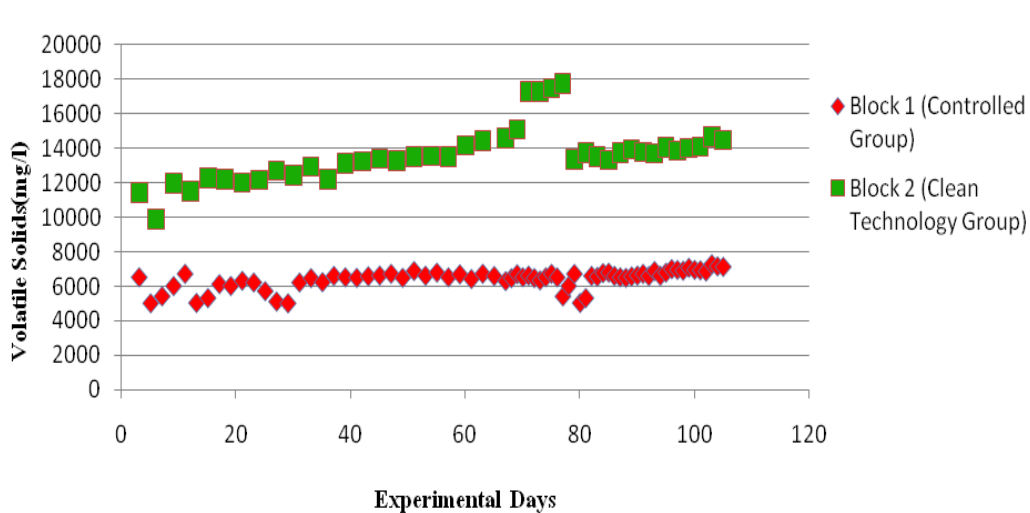
ภาพที่ 4.6 และ 4.7 แสดงปริมาณของแข็งระเหยง่ายและของแข็งแขวนลอย ตามลำดับ ของน้ำเสียจากคอกควบคุมกับคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด พบว่าปริมาณของแข็งระเหยง่ายและของแข็งแขวนลอยจากคอกควบคุมมีค่าอยู่ระหว่าง 5,000 – 7,250 และ 7,300 – 8,390 มก./ล. ตามลำดับ จาก คอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดมีค่าอยู่ระหว่าง 9,860 – 17,765 และ 12,480 – 18,139 มก./ล. ตามลำดับ โดยน้ำเสียจากทั้ง 2 คอก มีสัดส่วนของของแข็งแขวนลอยสูงกว่า ของแข็งระเหยง่ายเล็กน้อย

ลักษณะกราฟปริมาณของแข็งที่ลดต่ำลงของคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด ณ วันที่ 78 ในภาพที่ 4.5 – 4.7 คาดว่าเนื่องจากการเปลี่ยนแปลงความถี่ในการล้างคอกตั้งแต่วันที่ 65 มีผลต่อพฤติกรรม สุกร โดยข้อมูล ณ วันที่ 43 ของการเลี้ยง น้ำหนักสุกรจากทั้ง 2 คอก มีน้ำหนักเฉลี่ยเท่ากันเท่ากับ 57.4 กก./ตัว แต่ข้อมูล ณ วันที่ 64 สุกรในคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดมี

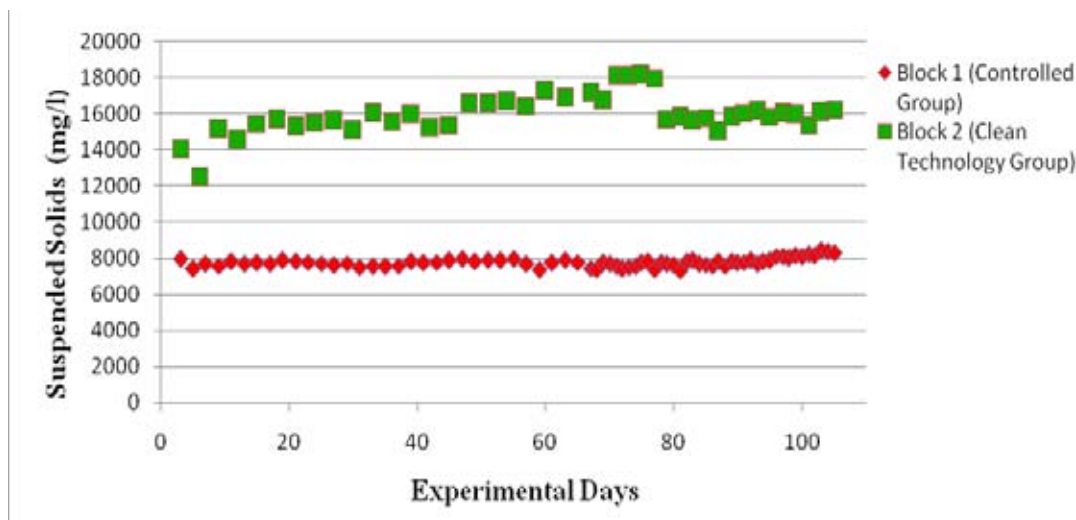
น้ำหนักเท่ากับ  $90 \pm 8.3$  กก./ตัว มากกว่าน้ำหนักสุกรในคอกควบคุม ( $89.3 \pm 6.1$  กก./ตัว) เล็กน้อย แสดงว่าสุกรกินอาหารมากขึ้นทำให้มีการขับถ่ายมากขึ้น ปริมาณของแข็งจึงเพิ่มขึ้นต่อเนื่อง จนถึงวันที่ 76 ของการเลี้ยง เมื่อสุกรเริ่มปรับตัวคุ้นเคยทำให้การขับถ่ายกลับเป็นปกติ ขณะที่การเปลี่ยนแปลงความถี่ในการล้างคอกของคอกควบคุมไม่มีผลต่อพฤติกรรมการกินอาหารของสุกร ซึ่งคาดว่าเนื่องจากปริมาณการใช้น้ำที่มากอย่างมา ๆ ของคอกควบคุม ทำให้สุกรในคอกควบคุม มีพฤติกรรมการกินอาหารและการขับถ่ายไม่แตกต่างตั้งแต่เริ่มเลี้ยงจนถึงวันจำหน่าย



ภาพที่ 4.5 ปริมาณของแข็งทั้งหมดของคอกควบคุมกับคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด



ภาพที่ 4.6 ปริมาณของแข็งระเหยง่ายของคอกควบคุมกับคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด



ภาพที่ 4.7 ปริมาณของแข็งแขวนลอยของคอกควบคุมกับคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด

#### 4.2 ลักษณะสมบัติของวัตถุดิบที่ป้อนเข้าสู่ระบบถังปฏิกรณ์

จากตารางที่ 4.1 พบว่า มูลสุกร มีปริมาณของแข็งทั้งหมดอยู่ที่  $214.3 \pm 4.3$  ก./ล. หรือประมาณร้อยละ 21 จึงต้องนำมาเจือจางให้ได้ความเข้มข้นที่ต้องการ (ร้อยละ 5, 2.5, 1, 0.5 และ 0.2 โดยน้ำหนัก) โดย มูลสุกรที่นำมาใช้ในงานวิจัยนี้เป็นมูลผสมบีสสาวะ มีอัตราส่วนคาร์บอนต่อไนโตรเจนเท่ากับ  $24 \pm 0.4 : 1$  ซึ่งอยู่ในช่วงค่าที่เหมาะสมกับการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนคือ  $20 - 30 : 1$  มีอัตราส่วนของ BOD : COD ประมาณ 0.72 ซึ่งชี้ให้เห็นถึงความเป็นไปได้ในการบำบัดโดยวิธีการทางจุลชีววิทยา โดย BOD : N : P มีค่าอยู่ที่ประมาณ  $100 : 8 : 2$

ตารางที่ 4.1 ยังได้แสดงลักษณะสมบัติต่าง ๆ ของตัวอย่างน้ำเสียที่นำมาจากแต่ละขั้นตอนของบำบัดน้ำเสียของโรงงานมาลี ซึ่งจะใช้เป็นเชื้อจุลินทรีย์เริ่มต้นในถังปฏิกรณ์รวม 2 ขั้นตอนของงานวิจัยนี้ พบว่าตัวอย่างน้ำเสียจากขั้นตอนการสร้างกรดมีค่า pH ต่ำเท่ากับ  $4.5 \pm 0.5$  ขณะที่ค่า pH จากขั้นตอนการสร้างมีเทนมีค่าเท่ากับ  $6.7 \pm 0.2$  แสดงว่าตัวอย่างน้ำเสียทั้งสองมีจุลินทรีย์ต่างชนิดกัน และเป็นชนิดที่มีความเหมาะสมกับแต่ละขั้นตอนของระบบย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน [12]

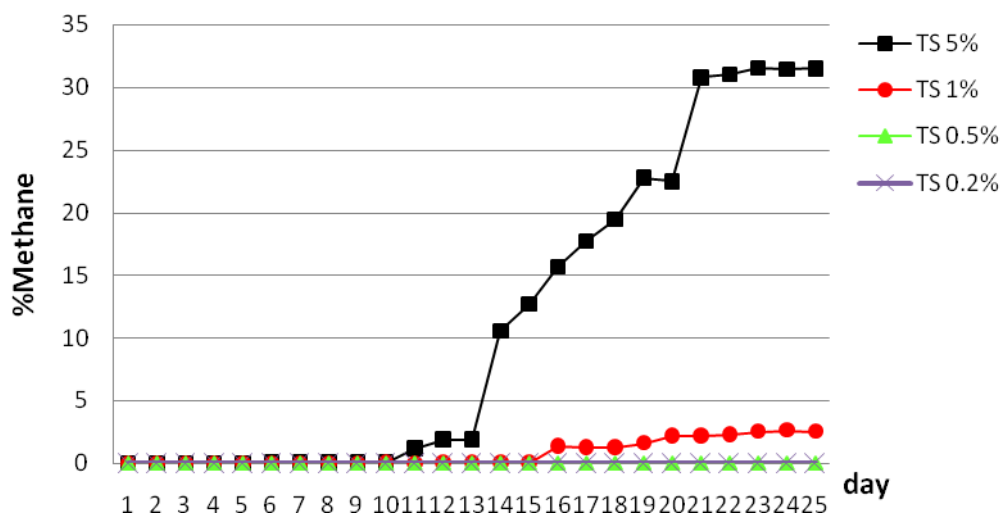
ตารางที่ 4.1 ตารางแสดงลักษณะสมบัติของสารอินทรีย์ที่ป้อนเข้าสู่ระบบ

	มูลสุกร	น้ำเสียจากขั้นตอนสร้างกรด	น้ำเสียจากขั้นตอนสร้างมีเทน
TS (g/L)	$214.3 \pm 4.3$	$8.5 \pm 1.3$	$16.5 \pm 1.7$
VS (g/L)	$153.1 \pm 5.7$	$6.05 \pm 0.5$	$11.6 \pm 0.8$

	มูลสุกร	น้ำเสียจากชั้นตอนสร้างกรด	น้ำเสียจากชั้นตอนสร้างมีเทน
SS (g/L)	70.4±2.5	1.7±0.1	5.1±0.3
COD (g/L)	175±3.6	3.13±0.7	9.3±0.4
BOD(g/L)	126.8±4.2	1.8±0.1	3.6±0.7
pH	7.5±0.4	4.5±0.5	6.7±0.2
TKN (g/L)	11.2±1.3	0.48±0.06	0.9±0.04
TOC (g/L)	345.5±10.2	10.2±1.7	19.4±2.3
C:N	24±0.4 : 1	21±0.7	16.0±1.8 : 1
Phosphorus(g/L)	2.7±0.6	0.11±0.03	0.14±0.03
%Moisture	45±5%	87±3%	80±3%
Alkalinity as CaCO <sub>3</sub> (g/L)	23.7±5.8	6.7±0.5	4.7±0.7

#### 4.3 ผลการศึกษาความมีเสถียรภาพของระบบในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน

ในงานวิจัยนี้ได้ตรวจติดตามสัดส่วนแก๊สมีเทนในแก๊สชีวภาพในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน เพื่อศึกษาผลของความเข้มข้นของมูลสุกรต่อการเกิดแก๊สมีเทน ดังภาพที่ 4.8 พบว่าแก๊สมีเทนจะเริ่มตรวจวัดได้หลังจากเริ่มเดินระบบไม่น้อยกว่า 10 วัน ที่ปริมาณของแข็งในน้ำเสียเท่ากับร้อยละ 5 และต้องใช้เวลาในการเดินระบบนานขึ้นเมื่อสัดส่วนปริมาณของแข็งในน้ำเสียลดลง เนื่องจากปริมาณของแข็งทั้งหมดจากคอกควบคุมและคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดมีค่าอยู่ระหว่าง 11,200 – 15,600 มก./ล. และ 22,088 – 31,360 มก./ล. ตามลำดับ ดังกล่าวข้างต้น จึงตัดปริมาณของแข็งในน้ำเสียเท่ากับร้อยละ 0.2 ออก แต่เพิ่มการศึกษาที่ปริมาณของแข็งในน้ำเสียเท่ากับร้อยละ 2.5 แทน เพื่อให้ครอบคลุมปริมาณของแข็งที่จะได้จากการเลี้ยงสุกรของฟาร์มขนาดต่าง ๆ กัน ในการศึกษาต่อจากนี้จึงเป็นการศึกษาที่ปริมาณของแข็งร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5



**ภาพที่ 4.8** ระยะเวลาการเกิดแก๊สมีเทนในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอนที่ปริมาณของแข็งต่าง ๆ ในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน

เพื่อตรวจสอบความมีเสถียรภาพของระบบการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ได้ติดตามตรวจสอบระดับอุณหภูมิในส่วนที่ 1 (ชั้นตอนการสร้างกรด) ค่า pH ทั้งในส่วนที่ 1 และส่วนที่ 2 (ชั้นตอนการสร้างแก๊สมีเทน) ค่าปริมาณกรดระเหยง่าย สภาพความเป็นด่างทั้งหมด และค่า TKN ของน้ำเสียในส่วนที่ 2 ดังแสดงในภาพที่ 4.9 – 4.13 ตามลำดับ ดังนี้

ค่าอุณหภูมิเฉลี่ยในส่วนชั้นตอนการสร้างกรดของถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 เท่ากับ  $34.6 \pm 0.7$ ,  $34.0 \pm 0.4$ ,  $34.1 \pm 0.7$  และ  $33.6 \pm 0.5$  องศาเซลเซียส ตามลำดับ ดังภาพที่ 4.9 ซึ่งเป็นค่า อุณหภูมิที่เหมาะสมสำหรับการเจริญเติบโตของเชื้อจุลินทรีย์แบบไม่ใช้ออกซิเจนในช่วงเมโซฟิลิก (Mesophilic; 20 – 45 องศาเซลเซียส) เนื่องจากติดตั้งปฏิกรณ์ในห้องปฏิบัติการ ณ อุณหภูมิบรรยากาศ ประกอบกับอุณหภูมิของน้ำเสียในส่วนชั้นตอนการสร้างกรดดังกล่าวข้างต้นอยู่ในช่วง 33 – 34 องศาเซลเซียส ซึ่งประมาณเท่ากับอุณหภูมิห้อง จึงสามารถสมมติว่าอุณหภูมิของน้ำเสียในส่วนชั้นตอนการสร้างมีเทนเท่ากับอุณหภูมิของน้ำเสียในส่วนชั้นตอนการสร้างกรด ค่า pH เฉลี่ยในส่วนชั้นตอนการสร้างกรดของถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 เท่ากับ  $4.5 \pm 0.2$ ,  $4.9 \pm 0.1$ ,  $4.9 \pm 0.1$  และ  $4.8 \pm 0.2$  ตามลำดับ ซึ่งมีค่าค่อนข้างคงที่ตั้งแต่เริ่มการทดลอง ดังภาพที่ 4.10(ก) โดยอยู่ในช่วงที่เหมาะสมสำหรับจุลินทรีย์สร้างกรด [3] ซึ่งคาดว่าเนื่องจากผลของการเติม Inoculum ของปฏิกริยาสร้างกรดในการเริ่มต้นเดินระบบ ขณะที่เชื้อจุลินทรีย์ที่มีอยู่ในส่วนชั้นตอนการสร้าง มีเทนต้องใช้ระยะเวลาไม่น้อยกว่า 14 วัน ในการปรับตัวเข้ากับสภาวะแวดล้อมในถังปฏิกรณ์ ทำให้ค่า pH

เพิ่มขึ้นจาก  $5.1 \pm 0.5$  เมื่อเริ่มต้นเป็น  $7.0 \pm 0.2$ ,  $6.7 \pm 0.0$ ,  $6.8 \pm 0.1$ ,  $6.7 \pm 0.1$  ตามลำดับ ดังภาพที่ 4.10(ข) แต่เนื่องจากไม่มีการถ่ายตะกอนของแข็งในถังปฏิกรณ์ออก ทำให้เกิดการสะสม ของตะกอนของแข็งโดยเฉพาะอย่างยิ่งที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5 ทำให้เกิดสมดุล ใหม่ในระหว่างวันที่ 42 – 90 ได้ค่า pH เพิ่มขึ้นเป็น  $7.1 \pm 0.0$  ซึ่งยังเป็น ช่วงที่เหมาะสมต่อการทำงานของจุลินทรีย์สร้างมีเทน [3]

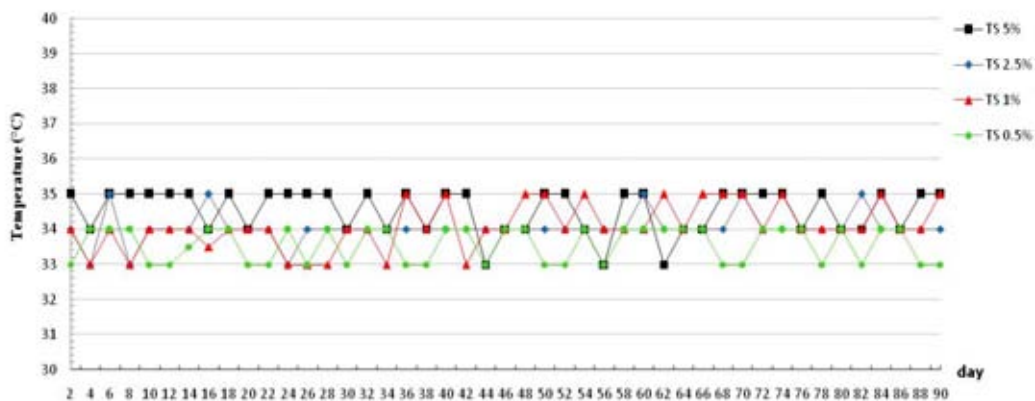
กรดไขมันระเหยง่าย (Volatile fatty acid) เป็นกรดที่มีคาร์บอนไม่เกิน 5 ตัว จัดเป็นกรดไขมันที่ละลายน้ำได้ ตัวที่สำคัญคือกรดแอสติกซึ่งเป็นสารอาหารที่สำคัญของจุลินทรีย์สร้างมีเทน การเปลี่ยนแปลงค่ากรดไขมัน ระเหยง่ายจะบ่งบอกถึงสภาวะการทำงานของระบบ ถ้าค่านี้มีค่าสูงอย่างสม่ำเสมอโดยไม่มีการยับยั้งกระบวนการสร้างมีเทนแสดงว่า ระบบอยู่ในภาวะสมดุล แต่ถ้ามีการเพิ่มขึ้นหรือลดลงอย่างกะทันหัน แสดงว่ามีจุลินทรีย์กลุ่มใดกลุ่มหนึ่งถูกยับยั้งการทำงาน ซึ่งอาจเกิดขึ้นจากหลายสาเหตุทำให้ระบบเสียสมดุลจนล้มเหลวในที่สุด โดยปกติ กระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนจะมีค่ากรดไขมันระเหยง่ายอยู่ในช่วง 50 – 500 มก./ล. หากมีกรดแอสติกมากกว่า 2,000 มก./ล. อาจยับยั้งการทำงานของจุลินทรีย์ ทำให้ประสิทธิภาพ ของระบบลดลง [12] ปริมาณกรดไขมันระเหยง่ายของ Effluent จากถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ที่สภาวะคงที่ระหว่างวันที่ 45 – 90 ดังภาพที่ 4.11 มีค่าเท่ากับ  $580.3 \pm 5.4$  มก./ล.,  $491.9 \pm 3.8$  มก./ล.,  $407.1 \pm 10.2$  มก./ล. และ  $221.8 \pm 8.4$  มก./ล. ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 ตามลำดับ

สภาพความเป็นด่างทั้งหมด (Total alkalinity) ของ Effluent จากถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ที่สภาวะคงที่ระหว่างวันที่ 42 – 90 ดังภาพที่ 4.12 มีค่าเท่ากับ  $2,636.2 \pm 105.7$  มก./ล.,  $2,418.6 \pm 63.8$  มก./ล.,  $2,300.8 \pm 27.6$  มก./ล. และ  $1,207.6 \pm 23.1$  มก./ล. ที่ปริมาณของแข็ง ทั้งหมดร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 ตามลำดับ โดยค่าความเป็นด่างทั้งหมดที่เหมาะสมของกระบวนการย่อยสลาย แบบไม่ใช้ออกซิเจนควรอยู่ในช่วง 1,500 – 2,000 มก./ล. [3] แสดงว่าระบบมีเสถียรภาพและมีความเหมาะสม ต่อการทำงานของกระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน

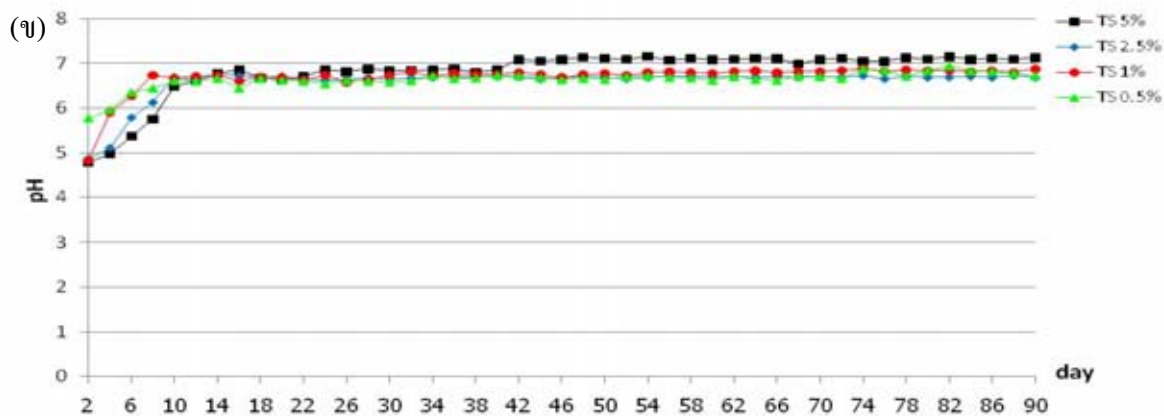
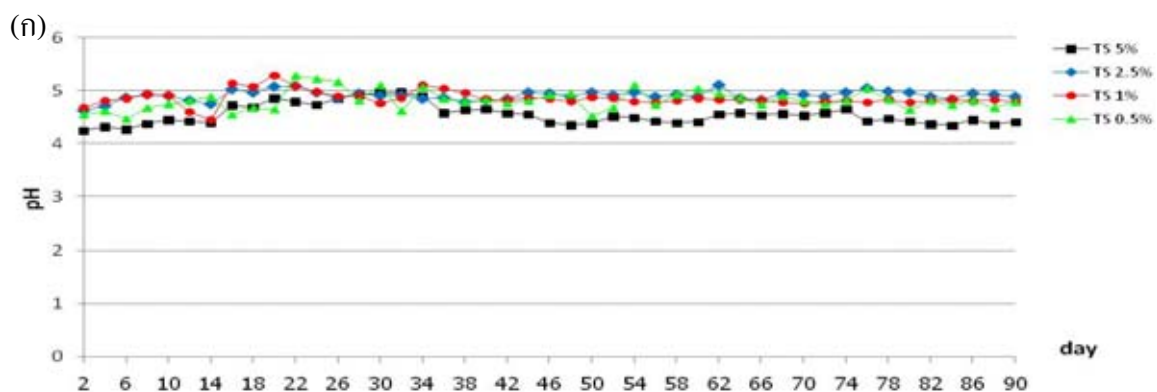
เมื่อพิจารณาอัตราส่วนของกรดไขมันระเหยง่ายต่อสภาพความเป็นด่างทั้งหมด มีค่าเท่ากับ 0.2, 0.2, 0.2 และ 0.2 ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 ตามลำดับ ซึ่งน้อยกว่า 0.4 จึงกล่าวได้ว่าระบบการย่อยสลายในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน มีบัฟเฟอร์เพียงพอที่จะไม่ทำให้เกิดการล้มเหลวในระหว่างการศึกษา

ค่า TKN คือปริมาณรวมทั้งหมดของไนโตรเจนอินทรีย์และแอมโมเนียใน ไตรเจนที่อยู่ในโปรตีนของพืชและสัตว์หรือที่เกิดจากกระบวนการของสิ่งมีชีวิต เช่น เกิดจากการขับถ่ายของเสีย เช่น ในปัสสาวะ ซึ่งความเป็นพิษจะเกิดขึ้นเมื่อมีความเข้มข้นสูงกว่า 10,000 มก./ล. ค่า TKN ของ Effluent จากถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ที่สภาวะคงที่ระหว่างวันที่ 45 – 90 ดังภาพที่ 4.13 มีค่า

เท่ากับ  $2,618.4 \pm 54.0$  มก./ล.,  $1,276.1 \pm 52.0$  มก./ล.,  $599.5 \pm 8.9$  มก./ล. และ  $221.8 \pm 8.4$  มก./ล. ที่ ปริมาณของแข็งทั้งหมดร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 ตามลำดับ

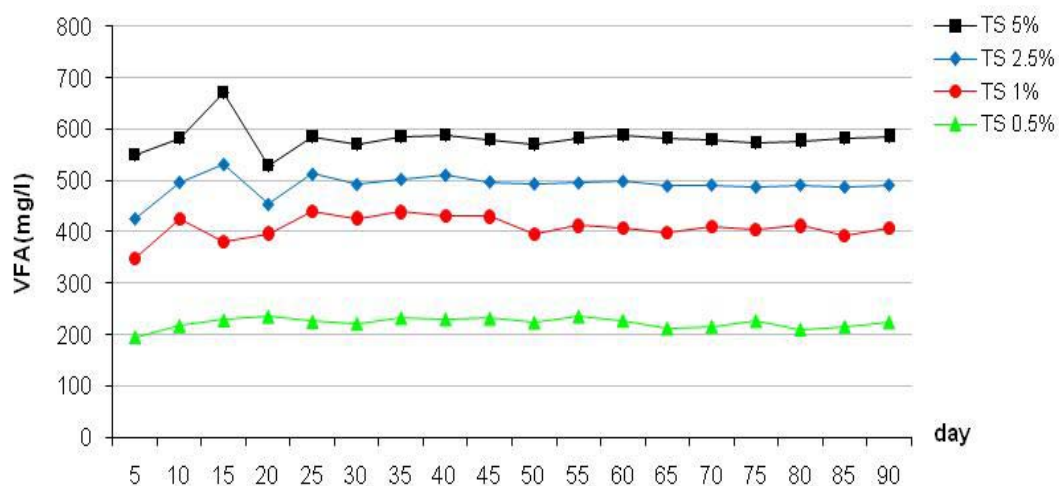


ภาพที่ 4.9 ระดับอุณหภูมิในส่วนขั้นตอนการสร้างกรดของถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน

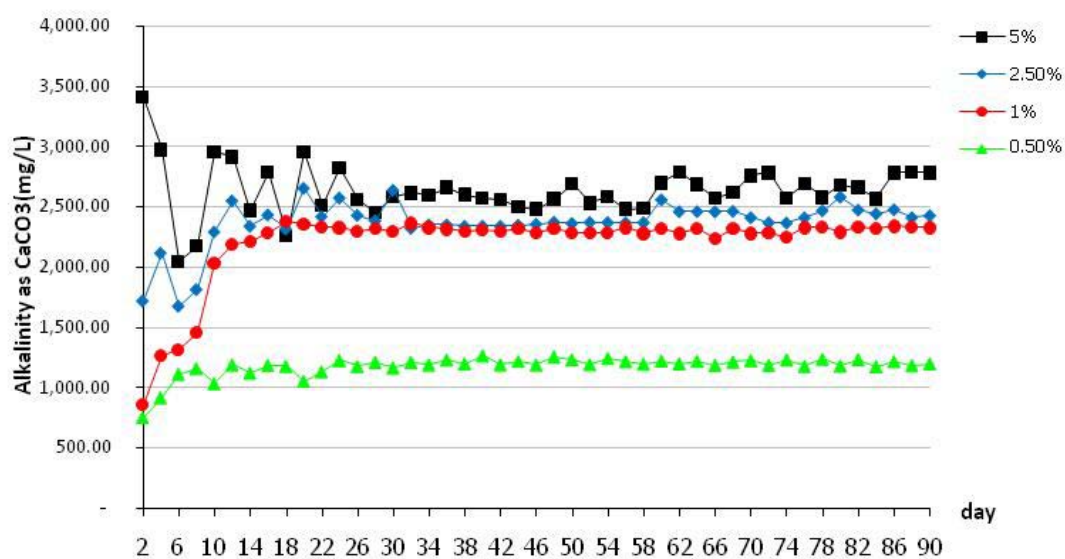


ภาพที่ 4.10 ค่า pH ของถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ก) ในส่วนการสร้างกรด ข) ในส่วนการสร้างมีเทน

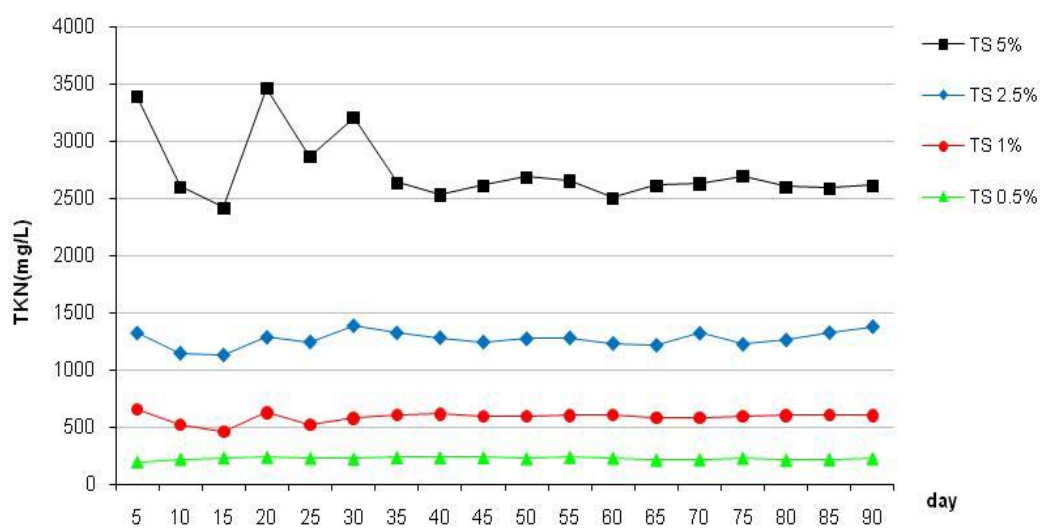




ภาพที่ 4.11 ค่ากรดอินทรีย์ระเหยง่ายของ Effluent จากถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอน



ภาพที่ 4.12 สภาพความเป็นด่างทั้งหมดของ Effluent จากถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอน



ภาพที่ 4.13 ค่า TKN ของ Effluent จากถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน

#### 4.4 ผลการศึกษาประสิทธิภาพการบำบัดน้ำเสีย

ประสิทธิภาพการบำบัดน้ำเสียที่พิจารณาในงานวิจัยนี้ ได้แก่ ร้อยละ การกำจัด ของแข็งทั้งหมด (Total solid removal) ร้อยละการกำจัดของแข็งระเหยง่ายทั้งหมด ( Volatile solid removal) ร้อยละการกำจัดซีโอดี ( COD removal) และร้อยละการกำจัด บีโอดี (BOD removal) ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 ดังแสดงในภาพที่ 4.14 – 4.17 ตามลำดับ ดังนี้

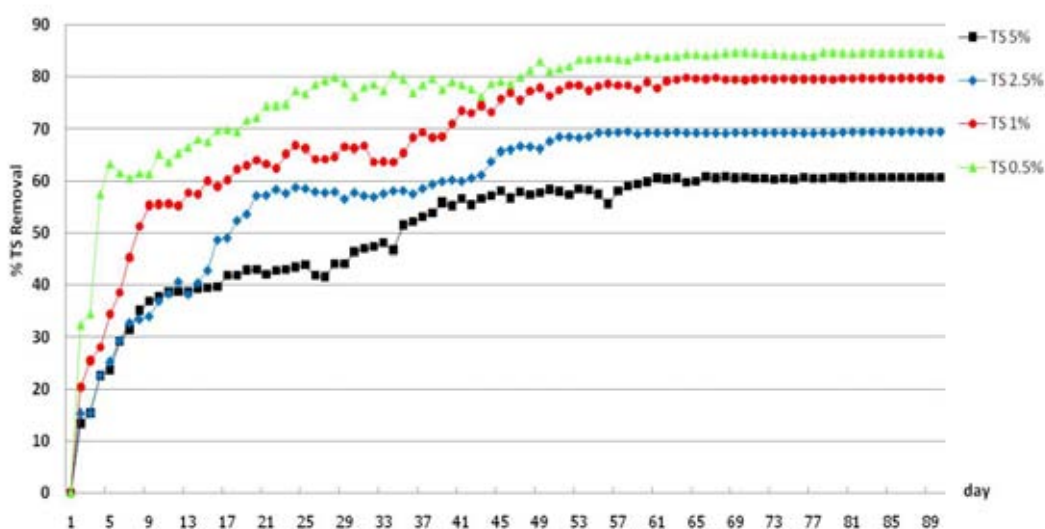
ภาพที่ 4.14 แสดงว่าประสิทธิภาพการกำจัดของแข็งทั้งหมดจนถึงปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ที่สถานะคงที่ระหว่างวันที่ 61 – 90 มีค่าเท่ากับร้อยละ  $60.5 \pm 0.2$ ,  $69.4 \pm 0.1$ ,  $79.5 \pm 0.4$  และ  $84.4 \pm 0.3$  ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 ตามลำดับ เมื่อนำไปหาค่า ความแปรปรวนทางสถิติด้วยวิธี One-way ANOVA และจับคู่เปรียบเทียบทางสถิติด้วยวิธี F-test พบว่ามีความแตกต่างกันในทุกร้อยละความเข้มข้นของของแข็งทั้งหมดอย่างมีนัยสำคัญ

ภาพที่ 4.15 แสดงว่าประสิทธิภาพการกำจัดของแข็งระเหยง่ายในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ที่สถานะคงที่ระหว่างวันที่ 61 – 90 มีค่าเท่ากับร้อยละ  $59.0 \pm 0.5$ ,  $62.5 \pm 0.4$ ,  $69.4 \pm 0.6$  และ  $80.4 \pm 0.4$  ที่ปริมาณของแข็ง ทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 ตามลำดับ เมื่อนำไปหาค่าความแปรปรวนทางสถิติพบว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ และเมื่อจับคู่เปรียบเทียบพบว่าที่ความเข้มข้นของของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 1 และ 0.5 มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ แต่ที่ร้อยละ 5 และ 2.5 ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ

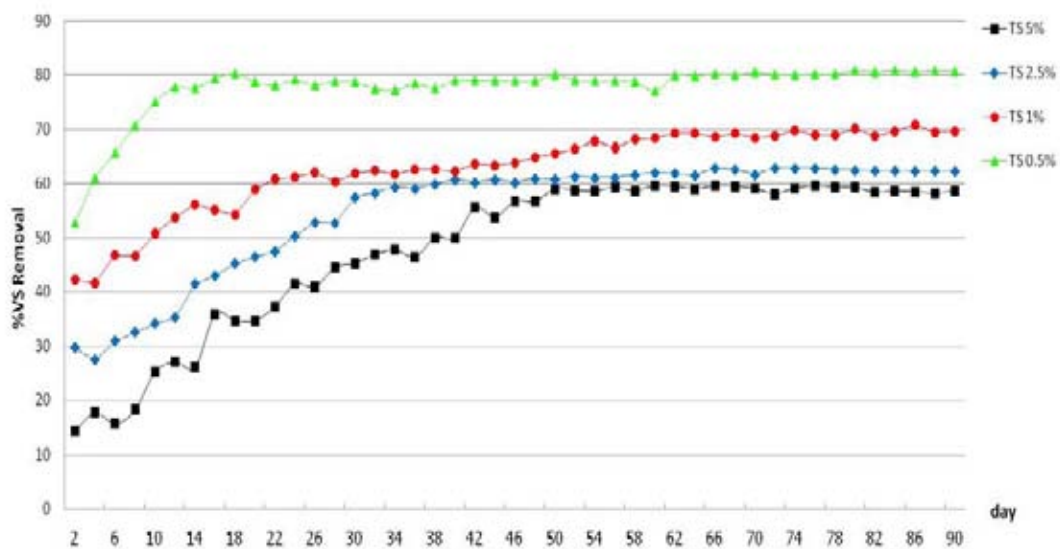
ภาพที่ 4.16 แสดงว่าประสิทธิภาพการกำจัดซีไอดีในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอนที่สถานะ คงที่ ระหว่างวันที่ 61 – 90 มีค่าเท่ากับร้อยละ 76.0±0.6, 78.3±0.4, 81.1±0.1 และ 86.3±0.4 ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 ตามลำดับ และเมื่อนำมาหาทางสถิติด้วยวิธีจับคู่เปรียบเทียบ พบว่าที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับ ร้อยละ 1 และ 0.5 มีความแตกต่างกับที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5 และ 2.5 อย่างมีนัยสำคัญ

ภาพที่ 4.17 แสดงว่าประสิทธิภาพการกำจัดซีไอดีในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอนที่สถานะ คงที่ ระหว่างวันที่ 65 – 90 มีค่าเท่ากับร้อยละ 68.5±1.9, 73.7±0.4, 82.7±0.2 และ 86.4±0.8 ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 ตามลำดับ เมื่อนำมาหาค่าทางสถิติแบบ F-Test พบว่าที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 1 และ 0.5 ไม่มีความแตกต่างกัน แต่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5 และ 2.5

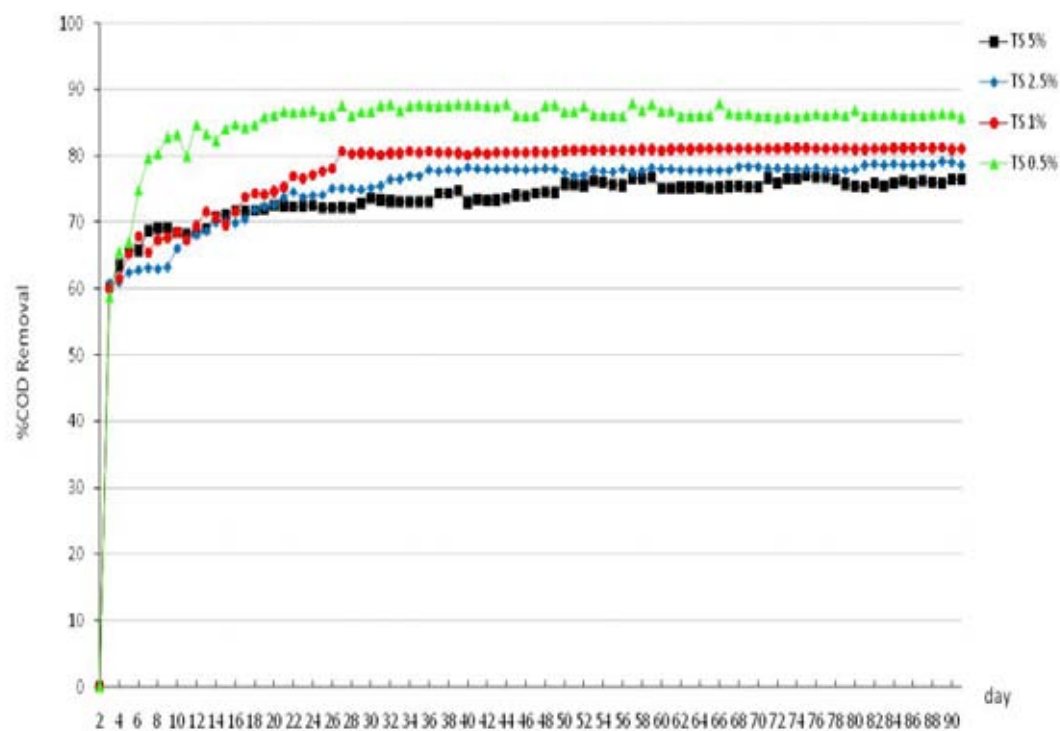
ผลการศึกษาดังนี้แสดงให้เห็นว่าเมื่อน้ำเสียมีปริมาณของแข็งทั้งหมดเพิ่มขึ้น ประสิทธิภาพการบำบัดน้ำเสียของระบบทั้ง 4 พารามิเตอร์ข้างต้นจะลดลงตามลักษณะของระบบบำบัดน้ำเสียทั่วไป ที่ระบบจะมีประสิทธิภาพลดลงเมื่อต้องรับภาระสารอินทรีย์ (Organic loading) สูงขึ้น แต่ข้อเสียนี้ถ้าได้รับการชดเชยด้วยการเกิดแก๊สชีวภาพและมีสัดส่วนแก๊สมีเทนสูงขึ้นเมื่อน้ำเสียมี ปริมาณของแข็งทั้งหมดเพิ่มขึ้น ก็อาจน่าสนใจ เพราะระบบบำบัดน้ำเสียแบบไม่ใช้ออกซิเจนต้องมีระบบบำบัดน้ำเสียขั้นหลัง (Post treatment) จึงจะได้คุณภาพน้ำที่ตามเกณฑ์มาตรฐานอุตสาหกรรม [3] ดังจะได้วิเคราะห์ในหัวข้อต่อไป



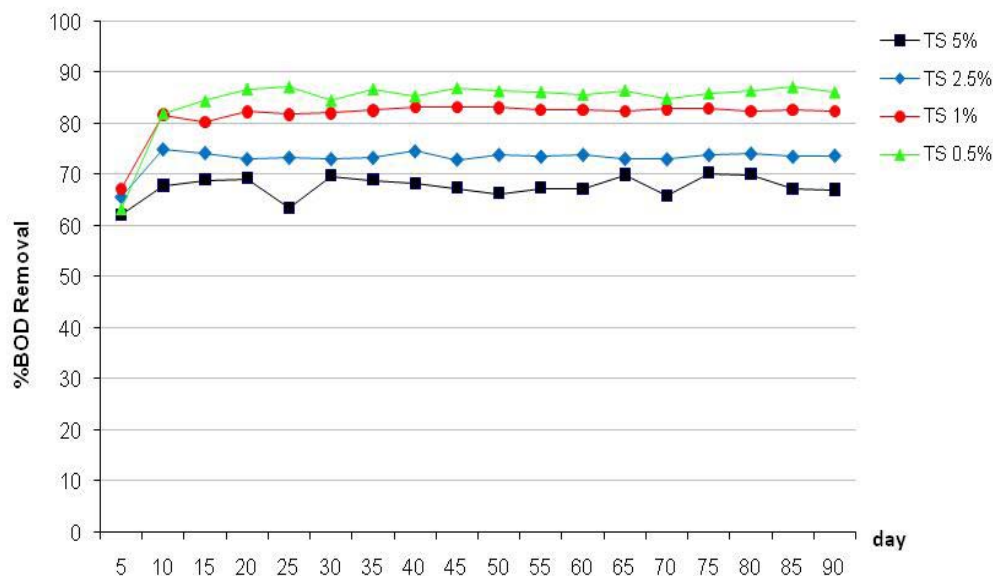
ภาพที่ 4.14 ประสิทธิภาพการกำจัดของแข็งทั้งหมดในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน



ภาพที่ 4.15 ประสิทธิภาพการกำจัดของแข็งระเหยง่ายขึ้นถึงปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอน



ภาพที่ 4.16 ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดีนถึงปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอน



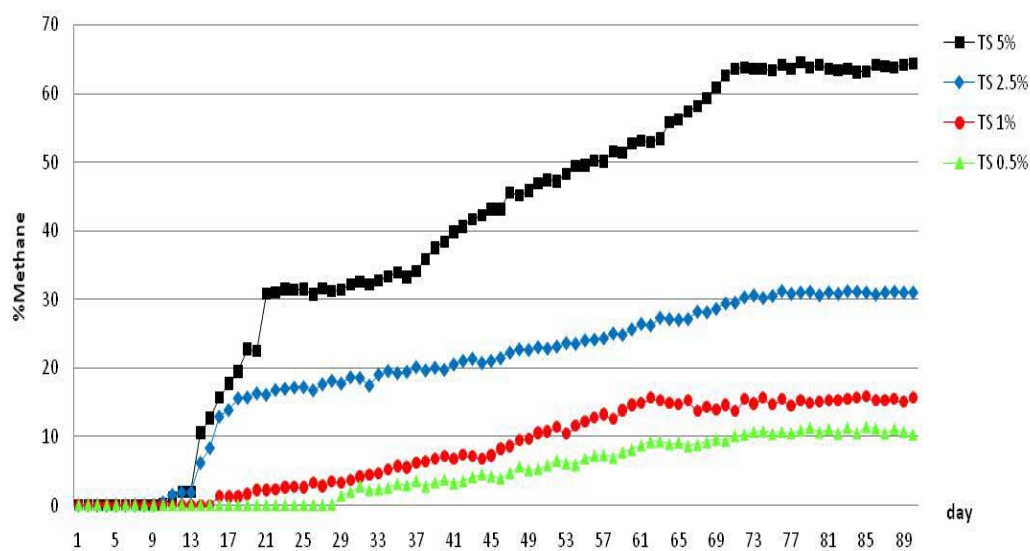
ภาพที่ 4.17 ประสิทธิภาพการกำจัดบีโอดีในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน

#### 4.5 ผลการศึกษาการเกิดแก๊สมีเทน

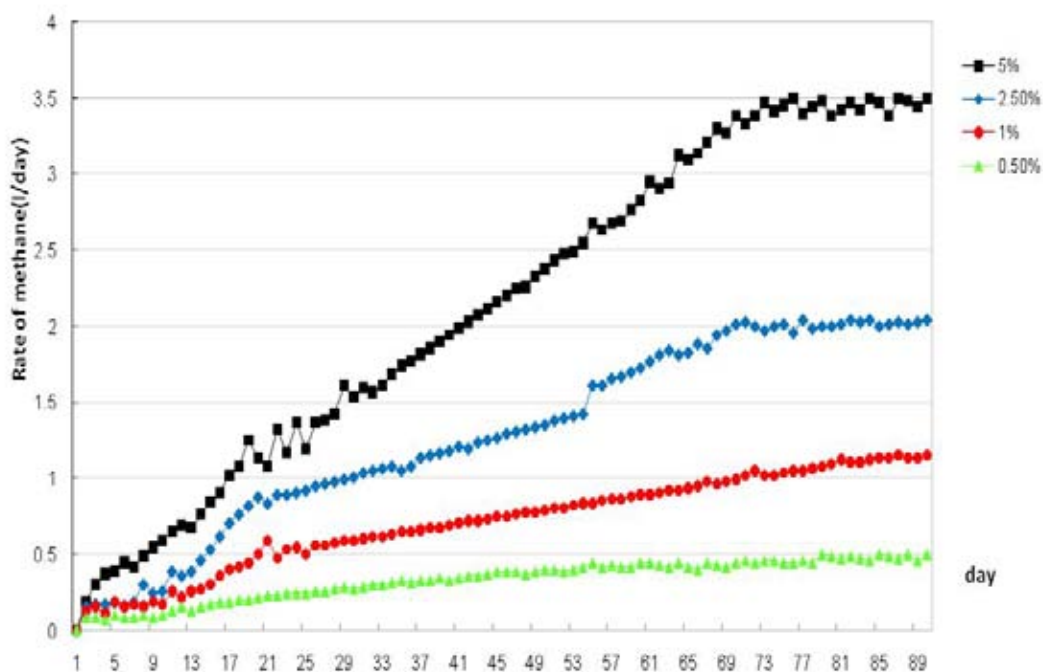
ภาพที่ 4.18 แสดงสัดส่วนของแก๊สมีเทนในแก๊สชีวภาพที่เกิดขึ้น พบว่า ที่สภาวะคงที่ระหว่างวันที่ 81 – 90 มีค่าเท่ากับร้อยละ  $63.9 \pm 0.4$ ,  $31.1 \pm 0.1$ ,  $15.4 \pm 0.2$  และ  $10.9 \pm 0.4$  ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 ตามลำดับ เนื่องจากสัดส่วนแก๊สมีเทนที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดร้อยละ 2.5, 1 และ 0.5 ดำเนินไปจนไม่น่าเป็นไปได้ จึงคำนวณสัดส่วนแก๊สมีเทนจากผลการตรวจวัดอัตราการเกิดแก๊สมีเทนต่อวันกับอัตราการเกิดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ต่อวัน ดังภาพที่ 4.19 และ 4.20 ตามลำดับ ซึ่งพบว่าที่สภาวะคงที่ในช่วงวันที่ 81 – 90 อัตราการเกิดแก๊สมีเทน มีค่าเท่ากับ  $3.46 \pm 0.04$ ,  $2.03 \pm 0.01$ ,  $1.13 \pm 0.02$  และ  $0.48 \pm 0.02$  ลิตร/วัน อัตราการเกิดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์มีค่าเท่ากับ  $1.46 \pm 0.03$ ,  $1.24 \pm 0.02$ ,  $0.98 \pm 0.02$  และ  $0.68 \pm 0.01$  ลิตร/วัน ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5, 2.5, 1 และ 0.5 ตามลำดับ ซึ่งสามารถ คำนวณสัดส่วนแก๊สมีเทนได้เท่ากับร้อยละ 70.3, 62.1, 53.6 และ 41.4 ตามลำดับ พบว่าสัดส่วนแก๊สมีเทนจากการวิเคราะห์ด้วยเครื่อง GC กับจากการคำนวณที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 5 มีค่าใกล้เคียงกัน

ดังนั้นสมมติฐานที่จะได้อัตราการเกิดแก๊สมีเทนและ สัดส่วนแก๊สมีเทนสูงขึ้นเมื่อปริมาณของแข็งทั้งหมดในน้ำเสียสูงขึ้นจากการที่สามารถลดการใช้ น้ำลง จึงเป็นไปได้ โดยได้อัตราการเกิดแก๊สมีเทนเท่ากับ  $1.13 \pm 0.02$  ลิตร/วัน มีสัดส่วนแก๊สมีเทนเท่ากับร้อยละ 53.6 ที่ปริมาณของแข็ง จาก

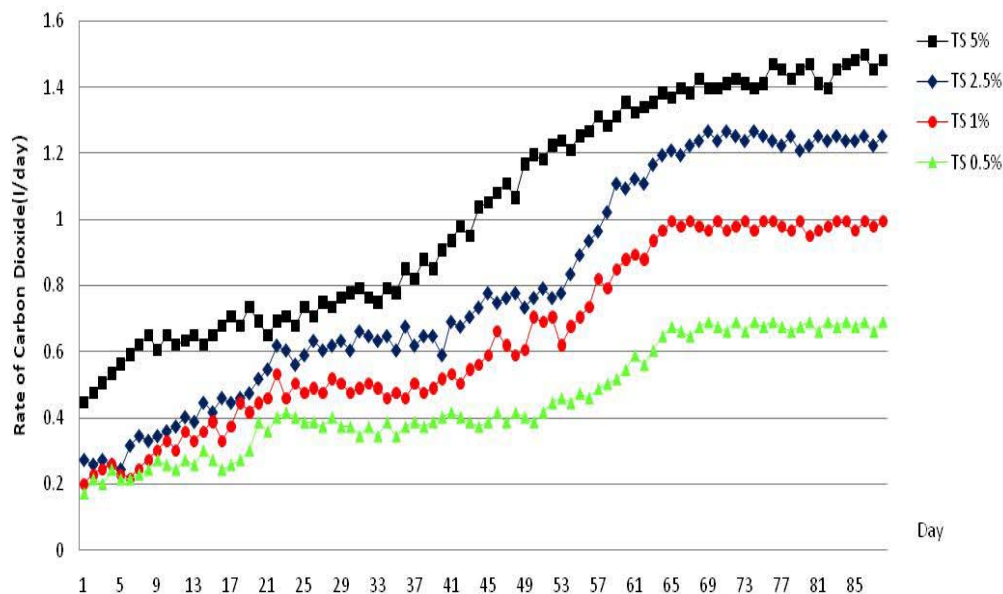
คอกควบคุมประมาณร้อยละ 1 เพิ่มขึ้นเป็น  $2.03 \pm 0.01$  ลิตร/วัน และร้อยละ 62.1 ตามลำดับ ที่ปริมาณของแข็งจากคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาดประมาณร้อยละ 2.5



ภาพที่ 4.18 สัดส่วนแก๊สมีเทนในแก๊สชีวภาพที่ได้จากคอกปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน



ภาพที่ 4.19 อัตราการเกิดแก๊สมีเทนจากคอกปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน



ภาพที่ 4.20 อัตราการเกิดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์จากถังปฏิกรณ์รวม 2 ชั้นตอน

เป็นที่น่าสังเกตว่าที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดต่ำ ๆ เท่ากับร้อยละ 0.5 จำนวนสัดส่วน แก๊สมีเทนในแก๊สชีวภาพได้ต่ำกว่าร้อยละ 50 อธิบายได้ว่าแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ที่เกิดขึ้นในถังปฏิกรณ์รวม 2 ชั้นตอน (ดังภาพที่ 4.20) เกิดขึ้นได้ทั้งจากขั้นตอน Acidogenesis และ Acetogenesis เมื่อสารอินทรีย์ที่ป้อนเข้าระบบมีน้อยเกินไป สารอินทรีย์ส่วนใหญ่จึงถูกใช้ไปในส่วนของการสร้างกรดเกิดเป็นแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ เหลือสารอินทรีย์เพื่อการเจริญเติบโตของแบคทีเรียสร้างมีเทนเพียงเล็กน้อย จึงได้แก๊สมีเทนเกิดขึ้นน้อยลง ทำให้ที่สัดส่วน ปริมาณของแข็งนี้ ได้อัตราการเกิดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์มากกว่าอัตราการเกิดแก๊สมีเทน

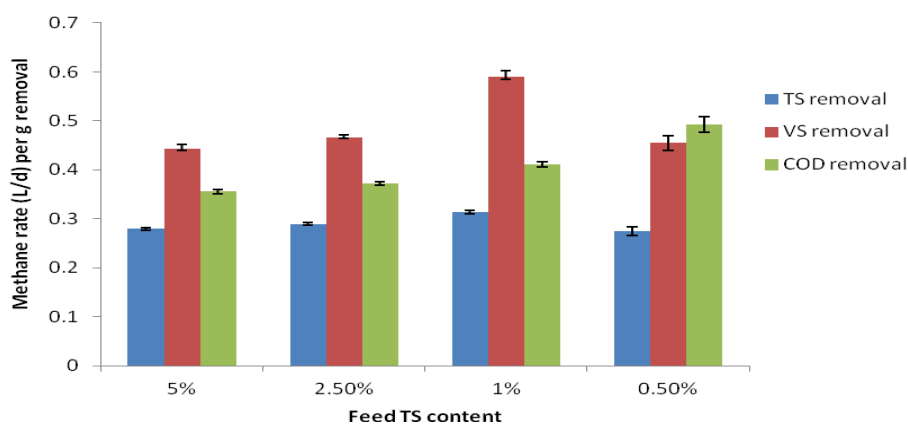
#### 4.6 ผลการวิเคราะห์อัตราการเกิดแก๊สมีเทนต่อน้ำหนักสารอินทรีย์ที่ถูกกำจัด

ภาพที่ 4.21 แสดงอัตราการเกิดแก๊สมีเทนต่อน้ำหนักสารอินทรีย์ (ของแข็งทั้งหมด ของแข็งระเหยง่าย และซีไออดี) ที่ถูกกำจัด ที่สภาวะคงที่ในช่วงวันที่ 81 – 90 จากพารามิเตอร์น้ำเสียทั้งสาม ค่าของแข็งระเหยง่ายเป็นตัวบ่งบอกถึงปริมาณสารอินทรีย์ที่แบคทีเรียใช้เพื่อเปลี่ยนเป็นแก๊สชีวภาพได้ง่ายที่สุด ดังนั้นในระบบถังหมักแก๊สชีวภาพจะใช้เป็นตัวชี้วัดประสิทธิภาพการย่อยสลายสารอินทรีย์เป็นแก๊สชีวภาพ ซึ่งพบว่าที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดของสารป้อนเท่ากับร้อยละ 1 ให้อัตราการเกิดแก๊สมีเทน (ลิตร/วัน) ต่อกรัมของของแข็งระเหยง่ายที่ถูกกำจัดมากที่สุดเท่ากับ  $0.59 \pm 0.01$  แสดงว่าปริมาณถังปฏิกรณ์ที่ใช้ในงานวิจัยนี้เหมาะกับการบำบัดน้ำเสียที่มีปริมาณของแข็งทั้งหมดไม่เกิน ร้อยละ 1 และเมื่อภาระสารอินทรีย์น้อยกว่าความสามารถของถังปฏิกรณ์ เช่น ที่ ปริมาณ

ของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 0.5 สารอินทรีย์ในน้ำเสียจะถูกเปลี่ยนเป็นแก๊สชีวภาพได้มากขึ้น แต่เนื่องจากที่ภาระสารอินทรีย์ต่ำ ๆ สารอินทรีย์ส่วนใหญ่ถูกเปลี่ยนเป็นแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ ดังกล่าวในหัวข้อก่อนหน้านี้ เมื่อแปลงอัตราการเกิดแก๊สมีเทนเป็นอัตราการเกิดแก๊สชีวภาพ ตามสัดส่วนแก๊สมีเทนในแก๊สชีวภาพดังกล่าวในหัวข้อก่อนหน้านี้ ได้ผลดังแสดงในตารางที่ 4.2 จะเห็นว่าได้แก๊สชีวภาพต่อน้ำหนักสารอินทรีย์ที่ถูกกำจัดลดลงเมื่อเพิ่มภาระสารอินทรีย์ (ปริมาณ ของแข็งทั้งหมด) ในน้ำเสียดิบ แต่ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 1 และ 0.5 ได้แก๊สชีวภาพต่อ น้ำหนักของแข็งระเหยง่าย ที่ถูกกำจัด ใกล้เคียงกัน ยืนยันว่า ถึงปฏิกรณ์ของงานวิจัยนี้ สามารถบำบัดน้ำเสียที่มีปริมาณของแข็งทั้งหมดไม่เกินร้อยละ 1 หากต้องการเพิ่มประสิทธิภาพของ ระบบบำบัดให้เพิ่มมากขึ้นต้องขยายขนาดถึงปฏิกรณ์ และ/หรือลดอัตราการไหลของน้ำเสียเข้าถึง ปฏิกรณ์ให้ช้าลง และ/หรือเพิ่มระยะเวลาการอยู่ในถึงปฏิกรณ์ของน้ำเสียให้นานขึ้น โดยเฉพาะ ขั้นตอนปฏิกิริยาการสร้างแก๊สมีเทน

ตารางที่ 4.2 อัตราการเกิดแก๊สมีเทนและแก๊สชีวภาพต่อน้ำหนักสารอินทรีย์ที่ถูกกำจัดที่สภาวะคงที่

	5%	2.5%	1%	0.5%
CH <sub>4</sub> rate per g TS removal	0.28±0.003	0.29±0.002	0.31±0.004	0.27±0.01
Biogas rate per g TS removal	0.40	0.47	0.58	0.65
CH <sub>4</sub> rate per g VS removal	0.44±0.01	0.47±0.005	0.59±0.01	0.46±0.01
Biogas rate per g VS removal	0.63	0.76	1.10	1.11
CH <sub>4</sub> rate per g COD removal	0.36±0.004	0.37±0.003	0.41±0.01	0.49±0.02
Biogas rate per g COD removal	0.51	0.60	0.76	1.18



ภาพที่ 4.21 อัตราการเกิดแก๊สมีเทนต่อน้ำหนักสารอินทรีย์ที่ถูกกำจัด



## บทที่ 5

### สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ

#### 5.1 สรุปผลการวิจัย

งานวิจัยนี้บรรลุวัตถุประสงค์ ได้ผลดังนี้

- 1) แนวทางปฏิบัติ เทคโนโลยีสะอาดเพื่อลดการใช้น้ำที่ใช้ดำเนินการในงานวิจัยนี้ ได้แก่
  - (ก) ในการทำความสะอาดโรงเรือน ให้มีการทำความสะอาด วันเว้น 2 วัน เมื่อสุกรมีน้ำหนัก 20 – 80 กิโลกรัม และทำวันเว้นวันเมื่อสุกรมีน้ำหนัก 80 กิโลกรัม ขึ้นไป
  - (ข) ให้มีการกวาดมูลสุกรออกจากพื้นคอกก่อนล้าง
  - (ค) ทำให้พื้นคอกส่วนที่ไม่ใช่ส่วนจับถ่ายแห้งตลอดเวลา เพื่อจำกัดพื้นที่ ในการจับถ่ายของเสียของสุกร
  - (ง) ก่อนฉีดล้างคอกให้มีการฉีดพรมน้ำเพื่อให้ล้างง่ายขึ้น
  - (จ) ติดอุปกรณ์ลดขนาดปลายสายยางเพื่อเพิ่มความแรงของน้ำ
  - (ฉ) ให้มีการเติมน้ำเพียงครึ่งหนึ่งของส้วมน้ำ เพื่อป้องกันการ ไม้ น้ำล้นออกมานอกส้วมน้ำเมื่อสุกรลงไปแช่น้ำ
  - (ช) ให้มีการกวาดพื้น คอกให้แห้งหลังล้างคอก เพื่อป้องกันการเกิดกลิ่นเหม็น และเพื่อป้องกันสุกรจับถ่ายของเสียและเหยียบขี้ไปมาทั่วบริเวณพื้นคอก
- 2) การปฏิบัติตามหลักการเทคโนโลยีสะอาดสามารถลดการใช้น้ำในฟาร์มสุกร โดยไม่เกิดผลกระทบต่อภาระเจริญเติบโต (น้ำหนัก) ของสุกรภายใต้การควบคุมดูแลของสัตวแพทย์ตามปกติ โดยสุกรมีน้ำหนักเพิ่มขึ้น 0.03 กก. ต่อตัวต่อวัน
- 3) น้ำเสียจากคอกควบคุมและคอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด มีลักษณะดังนี้

พารามิเตอร์	คอกควบคุม	คอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด
TS (mg/l)	11,200 – 15,600	22,088 – 31,360
VS (mg/l)	5,000 – 7,250	9,860 – 17,765
SS (mg/l)	7,300 – 8,390	12,480 – 18,139

- 4) ประสิทธิภาพการบำบัดน้ำเสียของถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน ที่ปริมาณของแข็งทั้งหมดต่าง ๆ เป็นดังนี้

Total solid (%)	TS removal (%)	VS removal (%)	COD removal (%)	BOD removal (%)
5	60.5±0.2	59.0±0.5	76.0±0.6	68.5±1.9
2.5	69.4±0.1	62.5±0.4	78.3±0.4	73.7±0.4
1	79.5±0.4	69.4±0.6	81.1±0.1	82.7±0.2
0.5	84.4±0.3	80.4±0.4	86.3±0.4	86.4±0.8

- 5) ผลที่ได้จากการมีปริมาณของแข็งทั้งหมดในน้ำเสียสูงขึ้นเมื่อสามารถลดการใช้น้ำลงคือ ทำให้ได้อัตราการเกิดแก๊สมีเทนต่อวันในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน สูงขึ้น ดังนี้

Total solid (%)	Methane production (L/d)	Methane production (L/L-reactor/d)
5	3.46±0.04	0.53
2.5	2.03±0.01	0.31
1	1.13±0.02	0.17
0.5	0.48±0.02	0.07

สรุปว่าสามารถนำหลักการเทคโนโลยีสะอาดมาใช้กับฟาร์มสุกรเพื่อลดการใช้น้ำได้โดยไม่มีผลกระทบต่อการเจริญเติบโตแล้วยังได้อัตราการเกิดแก๊สมีเทนต่อวันสูงขึ้น ตามสมมติฐาน

## 5.2 ข้อเสนอแนะ

- 1) ควรให้มีการบังคับใช้แนวทางเทคโนโลยีสะอาดก่อนที่ทรัพยากรน้ำของประเทศจะเข้าสู่ภาวะวิกฤตกว่าปัจจุบัน
- 2) ขยายขนาดถึงปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอน เพื่อใช้กับน้ำเสียอย่างน้อยที่ได้จากเกษตรกรรายย่อย

## รายการอ้างอิง

- [1] ทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม, กระทรวง. ประกาศกระทรวงทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม เรื่อง กำหนดให้การเลี้ยงสุกรเป็นแหล่งกำเนิดมลพิษที่จะต้องถูกควบคุมการปล่อยน้ำเสียลงสู่แหล่งน้ำสาธารณะหรือออกสู่สิ่งแวดล้อม, ราชกิจจานุเบกษา, เล่ม 122 ตอนที่ 125, หน้า 39-41, 2548.
- [2] เกษตรและสหกรณ์, กระทรวง. สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร, ภาวะเศรษฐกิจการเกษตร และแนวโน้มประจำปี 2550-2554, ศูนย์สารสนเทศการเกษตร, 2550-2554.
- [3] ควบคุมมลพิษ, กรม. คู่มือวิชาการระบบบำบัดน้ำเสียแบบไม่ใช้อากาศ เล่มที่ 1 และ 2, ฝ่ายคุณภาพสิ่งแวดล้อมและห้องปฏิบัติการ, กระทรวงทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม, 2548.
- [4] ควบคุมมลพิษ, กรม. สถิติการร้องเรียนปัญหามลพิษปี 2552, ฝ่ายตรวจและบังคับการ . [ออนไลน์]. 2552. แหล่งที่มา [http://www.pcd.go.th/info\\_serv/pol\\_stat2552.html](http://www.pcd.go.th/info_serv/pol_stat2552.html) [31 ธันวาคม 2552]
- [5] ควบคุมมลพิษ, กรม. คู่มือแนวการปฏิบัติด้านการผลิตที่สะอาดของฟาร์มสุกร. ส่วนน้ำเสียเกษตรกรรม สำนักจัดการคุณภาพน้ำ กระทรวงทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม, 2548.
- [6] อัญชลี แทนนิล. การย่อยรวมแบบไม่ใช้ออกซิเจนของมูลสุกร ใบบำลัมและขยะของแข็งชุมชน ในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน และถังปฏิกรณ์เมมเบรน, วิทยานิพนธ์ปริญญาโท สาขาวิชาเคมีเทคนิค ภาควิชาเคมีเทคนิค คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2553.
- [7] ควบคุมมลพิษ, กรม. คู่มือการเลือกใช้ การดูแลและบำรุงรักษาระบบบำบัดน้ำเสีย ฟาร์มสุกรตามแบบมาตรฐานกรมปศุสัตว์, ส่วนน้ำเสียเกษตรกรรม สำนักจัดการคุณภาพน้ำ กระทรวงทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม, 2546.
- [8] ธงชัย พรรณสวัสดิ์. การกำจัดไนโตรเจนและฟอสฟอรัสทางชีวภาพ. พิมพ์ครั้งที่ 1. สำนักพิมพ์สมาคมวิศวกรรมสิ่งแวดล้อมแห่งประเทศไทย. 2544. อ้างถึงใน รูปน ชื่นบาล, ศิราภรณ์ ชื่นบาลและมธุรส ชัยหาญ. รายงานการวิจัย เรื่อง การคัดเลือกและผลิตจุลินทรีย์ไม่ใช้ออกซิเจนแบบเม็ด เพื่อเพิ่มประสิทธิภาพการบำบัดน้ำเสียจากฟาร์มสุกรแบบไม่ใช้ออกซิเจน, ภาควิชาชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยแม่โจ้ 2551.
- [9] โรงงานอุตสาหกรรม, กรม. กระทรวงอุตสาหกรรม. ตำราระบบบำบัดมลพิษน้ำ. 2545. อ้าง

- ถึงใน รูปน ชื่นบาล, ศิราภรณ์ ชื่นบาลและมธุรส ชัยหาญ. รายงานการวิจัย เรื่อง การคัดเลือกและผลิตจุลินทรีย์ไม่ใช้ออกซิเจนแบบเม็ค เพื่อเพิ่มประสิทธิภาพการบำบัดน้ำเสียจากฟาร์มสุกรแบบไม่ใช้ออกซิเจน, ภาควิชาชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยแม่โจ้, 2551.
- [10] วิชาการเกษตร, กรม. กระทรวงเกษตรและสหกรณ์. ปริมาณธาตุอาหารในมูลสัตว์ชนิดต่างๆ, 2538. อ้างถึงใน ชยันต์ กิมยงค์. การพัฒนาการผลิตก๊าซชีวภาพจากมูลสุกรในถังปฏิกรณ์แบบสองขั้นตอนที่มีการไหลวนกลับของน้ำเสีย, วิทยานิพนธ์ปริญญาโท สาขาวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี, 2545.
- [11] Metcalf and Eddy. Wastewater Engineering: Treatment and Reuse. (4<sup>th</sup> ed.). Boston: McGraw Hill, 2003. อ้างถึงใน อัญชลี แทนนิล. การย่อยรวมแบบไม่ใช้ออกซิเจนของมูลสุกร ไบโกลัมและขยะของแข็ง ชุมชน ในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอนและถังปฏิกรณ์เมมเบรน, วิทยานิพนธ์ปริญญาโท สาขาวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี, 2553.
- [12] Holland, K.T., Knapp, J.S. ,and Shoesmith, J.G. Anaerobic Bacteria. New York: Chapman and Hall, 1987. อ้างถึงใน อารียา วิรัชวรกุล. การผลิตแก๊สชีวภาพจากเศษอาหารโดยกระบวนการย่อยสลายภายใต้สภาวะไร้ออกซิเจนแบบสองขั้นตอน. วิทยานิพนธ์ ปริญญาโท สาขาวิชาจุลชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 2546.
- [13] สุบัตินิต นิมรัตน์. จุลชีววิทยาของน้ำเสีย. พิมพ์ครั้งที่ 1. กรุงเทพฯ: สำนักพิมพ์จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2548.
- [14] ความคมมลพิษ, กรม. การประยุกต์ใช้เทคโนโลยีสะอาดเพื่อประสิทธิภาพในการป้องกันและลดมลพิษจากฟาร์มสุกร, ส่วนน้ำเสียเกษตรกรรมสำนักจัดการคุณภาพน้ำ กระทรวงทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม, 2546
- [15] ปศุสัตว์, กรม. หลักปฏิบัติที่ดีในการจัดการสิ่งแวดล้อมสำหรับฟาร์มสุกร. โครงการจัดการของเสียในฟาร์มสุกรในภาคพื้นเอเชียตะวันออกเฉียง, ส่วนพัฒนาสิ่งแวดล้อมด้านการปศุสัตว์ สำนักพัฒนาระบบและรับรองมาตรฐานสินค้าปศุสัตว์ กระทรวงเกษตรและสหกรณ์, 2551.
- [16] ชยันต์ กิมยงค์. การพัฒนาการผลิตก๊าซชีวภาพจากมูลสุกรในถังปฏิกรณ์แบบสองขั้นตอนที่มีการไหลวนกลับของน้ำเสีย, วิทยานิพนธ์ปริญญาโท สาขาวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี, 2545.

- [17] ศรีญาญา บุญฤทธิ. การศึกษาการย่อยสลายมูลสัตว์แบบไร้อากาศ, วิทยานิพนธ์ปริญญา  
มหาบัณฑิต คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีมหานคร, 2546.
- [18] Kim, J.-S., Kim, B.-G., Lee, C.-H., Kim, S.-W., Jee, H.-S., Koh, J.-H. and Fane, A.-G.  
Development of clean technology in alcohol fermentation industry. J. Cleaner  
Production. 5:263-267 pp., 1997.
- [19] Ferrer, I., Gamiz, M., Almeida, M. ,and Ruiz, A. Pilot project of biogas  
production \_\_\_\_\_ from pig manure and urine mixer at ambient  
temperature in Ventanilla (Lima,  
Peru). Waste management 29:168-173 pp., 2009.
- [20] Hill, D.T. ,and Bolte, J.P. Methane production from low solid concentration liquid swine  
waste using conventional anaerobic fermentation. Bioresource Technology 74:241-  
247 pp., 2000.
- [21] Yang, P.Y. ,and Gan, C. An on-farm swain waste management system in Hawaii.  
Bioresource Technology 65:21-27 pp.,1998.
- [22] Wu, X., Yao, W., Zhu, J. ,and Miller, C. Biogas and  $CH_4$  productivity by co-digester  
swine manure with three crop residues as an external carbon source. Bioresource  
Technology 101:4042-4047 pp.,2010.
- [23] Xia, Y., Masse', D.I., McAllister, T.A., Beaulieu, C. ,and Ungerfeld, E. Anaerobic  
digestion of chicken feather with swain manure or slaughterhouse sludge for biogas  
production. Waste Management. 32:404-409 pp., 2012
- [24] Hobson, P. N. and Wheatley, A. D. Anaerobic Digestion: Modern Theory and Practice  
Elsevier. Applied Science, 1993. อ้างถึงใน อัญชลี แทนนิล. การย่อยรวมแบบไม่ใช้  
ออกซิเจนของมูลสุกร ไบโพลัมและขยะของแข็ง ชุมชน ในถึงปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอน  
และถึงปฏิกรณ์เมมเบรน, วิทยานิพนธ์ปริญญามหาบัณฑิต, สาขาวิชาเคมีเทคนิค  
ภาควิชาเคมีเทคนิค คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2553.

ภาคผนวก

## ภาคผนวก ก วิธีการวิเคราะห์

### 1. Chemical oxygen demand (COD) แบบ Closed reflux, Titrimetric method

ค่า COD หมายถึง ปริมาณออกซิเจนทั้งหมดที่  $\text{O}_2$  ต้องการ เพื่อใช้  $\text{O}_2$  ในการออกซิไดซ์สารอินทรีย์ในน้ำเสียให้กลายเป็นคาร์บอนไดออกไซด์ และน้ำโดยที่สารอินทรีย์เกือบทั้งหมด (95-100 %)

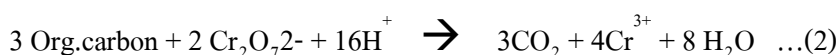
จะถูกออกซิไดซ์โดยตัวเดิมออกซิเจนอย่างแรง (Strong oxidizing agent) ภายใต้สภาวะที่เป็นกรด

ดังสมการที่ 1



จะเห็นว่า  $\text{O}_2$  าสมการการเกิดปฏิกิริยา COD คือสารอินทรีย์  $\text{C}$  ในน้ำจะถูกออกซิไดส์จนได้คาร์บอนไดออกไซด์กับน้ำ ส่วน COD ใช้  $\text{O}_2$  ตัวเดิมออกซิเจน (oxidizer) กรณีที่น้ำเสียมีสารอินทรีย์  $\text{C}$  บางพวกเช่น straight-chain aliphatic compound, aromatic hydrocarbon, pyridine และ betaine ปะปน อยู่  $\text{C}$  ซึ่งสารเหล่านี้จะไม่ถูก oxidize ทางเคมี การหาค่า COD จะรู้ผลในเวลาไม่  $\text{C}$  านาน. ดังนั้นจึงเหมาะในการควบคุมระบบบำบัดน้ำเสียเพราะสามารถแก้ไขข้อบกพร่องได้ทันที และใช้ในการประเมินค่า BOD อย่างคร่าว ๆ

Strong oxidizing agent ที่ใช้ในการหาค่า COD มีด้วยกันหลายตัวคือ potassium permanganate, ferric sulfate, potassium iodate และ potassium dichromate การหาค่า COD โดยใช้โพแทสเซียมไดโครเมตเป็นวิธีที่นิยมใช้กันมากเพราะให้ผลที่น่าเชื่อถือและแน่นอน หลักการของวิธีนี้คือ สารอินทรีย์คาร์บอนจะถูกออกซิไดซ์โดยโพแทสเซียมไดโครเมตในสภาวะที่เป็นกรดอย่างรุนแรง ดังนั้นจึงใช้  $\text{O}_2$  การรีฟลักซ์ เพื่อป้องกันการระเหยสูญหายของสารเคมี จากนั้นจึงไทเทรตหาปริมาณโพแทสเซียมไดโครเมตที่เหลืออยู่ด้วย ferrous ammonium sulfate โดยใช้เฟอร์โรนเป็นอินดิเคเตอร์ ปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นดังนี้





มีการเติม  $\text{AgSO}_4$  เป็นตัว catalyst เพื่อเร่งปฏิกิริยาการออกซิไดซ์ของพวกกรดไขมันที่มีน้ำหนักโมเลกุลต่ำๆ (straight chain aliphatic) นอกจากนี้  $\text{AgSO}_4$  ที่ใส่ไปจะไปทำปฏิกิริยากับ  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Br}^-$  หรือ  $\text{I}^-$  ได้ แต่  $\text{AgSO}_4$  เป็น catalyst ที่ไม่ได้ผลในการออกซิไดซ์สารประกอบพวก aromatic และ pyridine สารรบกวนที่สำคัญคือ  $\text{Cl}^-$  จึงต้องใส่  $\text{HgSO}_4$  ลงไปก่อนเพื่อไปจับกับ  $\text{Cl}^-$  ให้อยู่ในรูปของ mercuric chloride complex โดยวิธีนี้สามารถวิเคราะห์ตัวอย่างที่มีค่า COD ตั้งแต่ 50 ml/L ขึ้นไปได้และแน่นอน การรีฟลักซ์ มี 2 วิธี คือ แบบเปิด (Open Reflux) และแบบปิด (Closed Reflux) ทั้งสองวิธีการมีหลักการเหมือนกัน ต่างกันตรงอุปกรณ์ที่ใช้ในการวิเคราะห์ และแบบปิดสารอินทรีย์ที่ระเหยจะสามารถถูกออกซิไดซ์ได้  $\text{C}_2\text{S}$  มากกว่าระบบเปิด เพราะมีเวลาในการสัมผัสกับสารออกซิไดซ์ได้นานกว่า

การวิเคราะห์หาค่า COD โดยวิธีรีฟลักซ์ แบบปิด (closed reflux) มีหลักการเช่นเดียวกับวิธีรีฟลักซ์ แบบเปิด (open reflux) สารอินทรีย์ที่ระเหยจะสามารถถูกออกซิไดซ์ได้มากกว่าในระบบเปิด เพราะมีเวลาสัมผัสกับสารออกซิไดซ์ได้นานกว่า ก่อนทำการทดลองทุกครั้งควรตรวจสอบฝาปิดหลอดแก้วว่ามีรอยแตกหรือไม่ ฝาจุของหลอดทดลองที่อาจเกิดชำรุดในขณะที่ทำการย่อยสลายในตู้อบจะทำให้เกิดการปนเปื้อนและทำให้มีการสูญหายของสารอินทรีย์  $\text{C}_2\text{S}$  ดังนั้นจึงควรที่จะต้องระมัดระวังสำหรับการย่อยสลายในตู้อบจะใช้อุณหภูมิ 150 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 ชั่วโมง การเลือกขนาดของหลอดที่ใช้ขึ้นอยู่กับความไว (sensitivity) ที่ต้องการ

### สารเคมีที่ใช้

#### 1. สารละลายมาตรฐานโพแทสเซียมไดโครเมท 0.0167 M

- ละลาย  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  ปริมาณ 4.913 g ที่อบแห้งในตู้อบอุณหภูมิ 103-105 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 ชั่วโมง
- ทิ้งให้เย็นในโถดูดความชื้น (dessicator)
- เติมกรดซัลฟิวริกเข้มข้น 167 ml เติม  $\text{HgSO}_4$  33.3 g คนให้ละลาย ในน้ำกลั่นประมาณ 500 ml ค่อย ๆ
- ตั้งทิ้งไว้ให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง แล้วเจือจางให้มีปริมาตรเป็น 1,000 ml ด้วยน้ำกลั่น

## 2. กรดซัลฟิวริกเอเจนท์

- ละลาย  $\text{Ag}_2\text{SO}_4$  22 g ลงในกรดซัลฟิวริกเข้มข้น 1 ขวด ซึ่งมีน้ำหนัก 4.0 kg (ต้องใช้เวลาในการละลาย 1-2 วัน)

3. สารละลายเฟอโรอินอินดิเคเตอร์ 

- ละลาย  $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  0.695 g และ 1,10 phenanthroline monohydrate 1.485 g ในน้ำกลั่นแล้วเจือจางปริมาตรเป็น 100 ml

## 4. สารละลายมาตรฐานเฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟต 0.1 M

- ละลาย  $\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$  39.2 g ในน้ำกลั่นประมาณ 500 ml
- เติมกรดซัลฟิวริกเข้มข้น 20 ml คนให้ละลาย ทิ้งไว้ให้เย็นแล้วเติมน้ำกลั่นจนมีปริมาตรเป็น 1,000 ml สารละลายนี้ต้องเทียบมาตรฐานกับสารละลายมาตรฐานโพแทสเซียมไดโครเมตที่ใช้ในการย่อยสลายทุกครั้งที่น่ามาใช้
- เติมสารเคมีตามตารางภาคผนวกที่ ก -1 ในภาชนะย่อยสลาย แต่ใช้น้ำกลั่นแทนตัวอย่างน้ำ ทิ้งให้เย็นที่อุณหภูมิห้องแล้วไทเทรตด้วยสารละลายมาตรฐานเฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟต ใช้เฟอโรอินเป็นอินดิเคเตอร์ 1-2 หยด ทำประมาณ 1-2 หลอด ไทเทรตจนถึงจุดยุติสีจะเปลี่ยนจากสีฟ้าอมเขียวเป็นสีน้ำตาลแดง

$$\text{Molarity ของ } \text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2 = \frac{\text{มิลลิลิตร } \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \times 0.1}{\text{มิลลิลิตร } \text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2}$$

**ตารางภาคผนวกที่ ก-1** ปริมาณตัวอย่างและรีเอเจนที่ใช้สำหรับขนาดต่างๆ ของภาชนะที่ใช้ในการย่อยสลาย

ขนาดของภาชนะ	ตัวอย่างน้ำ (ml.)	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> (ml.)	กรดซัลฟิวริก (ml.)	ปริมาตรทั้งหมด
16 X 100 mm.	2.5	1.5	3.5	7.5
20 X 150 mm.	5.0	3.0	7.0	15.0
25 X 150 mm.	10.0	6.0	14.0	30.0
แอมพูลมาตรฐาน 10 ml.	2.5	1.5	3.5	7.5

**วิธีการวิเคราะห์**

- ล้างหลอดย่อยสลายและฝาจุกด้วยกรดซัลฟิวริก 20 % ก่อนนำไปใช้เพื่อป้องกันการปนเปื้อนด้วยสารอินทรีย์
- เลือกใช้ปริมาตรของตัวอย่างน้ำและสารเคมีที่เหมาะสม ตามตารางผนวกที่ ก-2
- นำตัวอย่างน้ำมาใส่หลอดย่อยสลายหรือแอมพูล เติมสารละลายที่ใช้ในการย่อยสลาย ซึ่งได้ ๕ แก้ว สารละลายมาตรฐาน โพแทสเซียมไดโครเมต
- ค่อย ๆ เทกรดซัลฟิวริกรีเอเจนทีให้ไหลลงก้นหลอดแก้ว เพื่อให้ชั้นของกรดอยู่ได้ชั้น ตัวอย่างน้ำและสารละลายในการย่อยสลาย
- ปิดจุกหลอดแก้วให้แน่นหรือถ้าใช้แอมพูลก็ให้เชื่อมให้สนิท แล้วคว่ำหลอดแก้วไปมาหลาย ๆ ครั้งเพื่อผสมให้เข้ากันอย่างทั่วถึง
- นำหลอดทดลองนี้ไปใส่เครื่องย่อยสลาย (block digester) หรือตุ๋น ซึ่งได้ ๕ ทำให้อุ่นถึงอุณหภูมิ 150 องศาเซลเซียส ก่อนใช้เวลารีฟลักซ์ 2 ชั่วโมง แล้วทิ้งให้เย็นถึงอุณหภูมิห้อง โดยนำหลอดทดลองมาวางในที่วางหลอดทดลอง
- เปิดฝาจุกแล้วจึงใส่แท่งแม่เหล็กที่หุ้มด้วย ทีเอฟอี (TFE covered magnetic bar) ถ้าใช้แอมพูล ให้เทของผสมลงไปในภาชนะที่ใหญ่กว่า เพื่อนำไปไทเทรต เติมเฟอโรอินอินดิเคเตอร์ประมาณ 1-2 หยด คนโดยใช้เครื่องกวนชนิดใช้แม่เหล็ก (magnetic stirrer) อย่างรวดเร็วในขณะที่ไทเทรตด้วยสารละลายมาตรฐานเฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟต 0.1 M จุดยุติจะเปลี่ยนอย่างรวดเร็วจากสีฟ้าอมเขียวเป็นสีน้ำตาลแดง ถึงแม้บางครั้งสีฟ้าอมเขียวอาจจะกลับมาปรากฏอีกในหลายนาทีถัดมา และในลักษณะเดียวกันนี้ให้ทำรีฟลักซ์ และไทเทรตแบบลงค์ ที่มีรีเอเจน กับน้ำกลั่นในปริมาตรเท่ากับตัวอย่างน้ำด้วย

## วิธีการคำนวณ

$$\text{มิลลิกรัม/ลิตร COD} = \frac{(A-B) \times M \times 8,000}{\text{มิลลิลิตรตัวอย่าง}}$$

A = มิลลิลิตร  $\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2$  ที่ใช้ในการไทเทรตแบบลงค์

B = มิลลิลิตร  $\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2$  ที่ใช้ในการไทเทรตตัวอย่างน้ำ

M = Molarity ของ  $\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2$

## 2. ปริมาณของแข็งทั้งหมด (total solids, TS)

ของแข็งทั้งหมด หมายถึง ปริมาณสารที่เหลืออยู่ในภาชนะหลังจากระเหยน้ำออกจากสารตัวอย่างจนหมด แล้วนำไปอบในตู้อบที่อุณหภูมิ 103-105 องศาเซลเซียส จนกระทั่งน้ำหนักคงที่ ปล่อยให้เย็นในโถดูดความชื้น (dessicator) แล้วชั่งน้ำหนักของของแข็งในภาชนะนั้น จะได้ ปริมาณของของแข็งทั้งหมด

### วิธีการวิเคราะห์

1. การเตรียมจานระเหย โดยจานที่จะใช้ต้องอบแห้ง ที่อุณหภูมิ 103-105 องศาเซลเซียสเป็น เวลาประมาณ 1 ชั่วโมง แล้วปล่อยให้เย็นใน โถดูดความชื้น จากนั้นทำการชั่งน้ำหนักที่แน่นอน สมมติให้ = A มิลลิกรัม
2. เลือกใช้ปริมาตรตัวอย่างน้ำให้เหมาะสม
3. ค่อยๆ รินตัวอย่างน้ำที่ต้องการหาของแข็งทั้งหมดใส่ในจานระเหย นำไประเหยน้ำออกให้หมดบน Water bath หรือ hot plate นำไปอบในตู้อบที่อุณหภูมิ 103-105 องศาเซลเซียส จน น้ำหนักคงที่ ปล่อยให้เย็นใน โถดูดความชื้น
4. ชั่งน้ำหนักจานระเหยทันทีที่เย็นลงเท่าอุณหภูมิห้อง สมมติ = B มิลลิกรัม น้ำหนักที่เพิ่มขึ้น ก็คือ น้ำหนักของปริมาณของแข็งทั้งหมด ซึ่งคำนวณออกมาในรูปของ ml/L

## วิธีการคำนวณ

$$\text{มิลลิกรัม /ลิตร total solids} = \frac{(A-B) \text{ มิลลิกรัม} \times 1,000}{\text{มิลลิลิตรตัวอย่าง}}$$

### 3. ของแข็งระเหยทั้งหมด (total volatile solids, TVS)

ของแข็งระเหยทั้งหมด หมายถึง ปริมาณของสารที่ระเหยไปได้  $\geq$  ที่อุณหภูมิ 550 ส่วนใหญ่ เป็นสารอินทรีย์ ส  $\geq$  วนตะกอนที่เหลืออยู่ไม่  $\geq$  สลายไปเรียกว่าปริมาณของแข็งคงตัว

(fix solids)

#### วิธีการวิเคราะห์

1. นำจานระเหยที่ได้  $\geq$  จากการหาปริมาณของแข็งทั้งหมดแล้ว  $\geq$  วนำไปเผาในเตาหมuffle furnace) ที่ตั้งอุณหภูมิไว้ที่ 550 องศาเซลเซียส จนน้ำหนักคงที่ (ประมาณ 15-20 นาที)

2. ปล่อยให้เย็นลงเท่ากับอุณหภูมิห้องในโถดูดความชื้น ชั่งหาน้ำหนักของแข็งที่เหลืออยู่

#### วิธีการคำนวณ

$$\text{มิลลิกรัม} \quad / \text{ลิตร fix solids} = \frac{\text{มิลลิกรัม fix solids} \times 1,000}{\text{มิลลิลิตรตัวอย่าง}}$$

ดังนั้น มิลลิกรัม/ลิตร total volatile solid = มิลลิกรัม/ลิตร total solid – มิลลิกรัม/ลิตร fix solids

### 4. กรดอินทรีย์ระเหย (volatile fatty acid, VFA) และความเป็นด่างทั้งหมด (total alkalinity, Talk)

วิธีนี้เป็นวิธีหยาบๆ ค่าที่ได้  $\geq$  ไม่  $\geq$  แม่นยำนัก ไม่  $\geq$  ควรนำไปใช้ใน งานวิเคราะห์ที่ต้องการความละเอียด แต่สามารถนำไปใช้ในการควบคุมระบบ เพื่อที่จะได้  $\geq$  ทราบถึง การทำงานของจุลินทรีย์ในระบบ ใช้เวลาในการทดลองไม่  $\geq$  เกิน 1 ชั่วโมง โดยมีขั้นตอนดังนี้

1. หาสภาพด่างทั้งหมดที่ pH 4.0 โดยวิธีการไตเตรทแบบโพเทซियोเมตริก
2. ต้มไล่กรดคาร์บอนิก
3. ไตเตรทกลับจาก pH 4.0 ไปเป็น 7.0 เพื่อหาสภาพด่างของกรดอินทรีย์ระเหย (volatile acid alkalinity) และสภาพด่างของเบส (base alkalinity) แล้วจึงคำนวณหาค่ากรดอินทรีย์ระเหย

#### สารเคมี

1. สารละลายมาตรฐานกรดซัลฟูริก 0.5 N
2. สารละลายมาตรฐาน โซเดียมไฮดรอกไซด์ 0.5 N

### วิธีการวิเคราะห์

1. นำตัวอย่างใส่  $\text{C}$  ในหลอดทดลองและไปเข้าเครื่องแรงเหวี่ยงหนีศูนย์กลาง(trifuge) ที่ความเร็วรอบประมาณ 7,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 10 นาที เพื่อแยกตะกอนออกจากน้ำ จากนั้นนำเอาส่วนใสที่อยู่ส่วนบนมา 50-200 มิลลิลิตร ใส่  $\text{C}$  ในบีกเกอร์  $\text{C}$  ขนาด 100-300 มิลลิลิตร ใสค่าของตัวอย่างน้ำ ไทเทรทตัวอย่างน้ำจนถึง pH 4.0 ด้วยสารละลายมาตรฐานกรดซัลฟิวริก 0.5 M บันทึกริมาณกรดมาตรฐานที่ใช้ สมมติ = A มิลลิลิตร

2. ไทเทรทตัวอย่างน้ำต่อไปจน pH ถึง 3.3-3.5 ไม่ต้องบันทึกปริมาณกรดที่ใช้ จากนั้นนำไปต้มจนเดือดประมาณ 2-3 นาที กรดคาร์บอนิกจะถูกไล่ออกไป

3. ปรับ pH ให้เป็น 4.0 ด้วยสารละลายมาตรฐานโซเดียมไฮดรอกไซด์ 0.5 M จดปริมาณสารละลายมาตรฐานที่ใช้ในการไตเตรทกลับตั้งแต่ pH 4.0 ถึง 7.0 ซึ่งจะเป็นสภาพต่างเนื่องจากกรดอินทรีย์ระเหย (volatile acid alkalinity) สมมติปริมาณสารละลายมาตรฐานโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้ สมมติ = B มิลลิลิตร

### วิธีการคำนวณ

$$\text{สภาพต่างทั้งหมด (มิลลิกรัม/ลิตร คิดในรูป CaCO}_3\text{)} = \frac{\text{Ax Normality ของ H}_2\text{SO}_4 \times 50 \times 1,000}{\text{มิลลิลิตรตัวอย่าง}}$$

$$\text{สภาพต่าง VFA (มิลลิกรัม/ลิตร คิดในรูป CaCO}_3\text{)} = \frac{\text{Bx Normality ของ NaOH} \times 50 \times 1,000}{\text{มิลลิลิตรตัวอย่าง}}$$

a. กรณีที่ 1 ถ้า สภาพต่าง A น้อยกว่า 180 มิลลิกรัมต่อลิตร

$$\text{VFA (มิลลิกรัม/ลิตร คิดในรูป CH}_3\text{COOH)} = \text{สภาพต่าง VFA} \times 1.0$$

b. กรณีที่ 2 ถ้า สภาพต่าง A มากกว่า 180 มิลลิกรัมต่อลิตร

$$\text{VFA (มิลลิกรัม/ลิตร คิดในรูป CH}_3\text{COOH)} = \text{สภาพต่าง VFA} \times 1.5$$

## 5. ไนโตรเจนเจลดาคั่วทั้งหมด (Total Kjeldahl Nitrogen, TKN)

การวิเคราะห์หาปริมาณไนโตรเจนทั้งหมด หมายถึงผลบวกระหว่างออร์แกนิกไนโตรเจน (organic nitrogen) และแอมโมเนียไนโตรเจน (ammonia nitrogen) สำหรับการวิเคราะห์หาออร์แกนิกไนโตรเจนถ้าไม่ได้แยกแอมโมเนียไนโตรเจนออกเสียก่อน ผลที่ได้จะได้เป็นไนโตรเจนทั้งหมด โดยไนโตรเจนทั้งหมดที่จะกล่าวถึงนี้หาได้โดยวิธีเจลดาคั่ว มีเมอร์คิวรี (II) ซัลเฟตเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา (catalyst) ซึ่งจะเปลี่ยนพวกออร์แกนิกไนโตรเจนเป็นแอมโมเนียมซัลเฟต หลังจากการย่อยสลายด้วยกรดซัลฟูริกเข้มข้นที่มีโพแทสเซียมซัลเฟตเป็นตัวเพิ่มจุดเดือดให้สูงขึ้นถึง 344-371 องศาเซลเซียส หลังจากการย่อยสลายแล้วให้เจือจางส่วนที่เหลือภายในขวดเจลดาคั่วแล้วทำให้เป็นด่างด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์เข้มข้นนำไปกลั่นโดยมีสารละลายกรดบอริกเป็นสารเคมี

### 1. สารละลายสำหรับการย่อยสลาย(digestion solution)

- ละลาย  $K_2SO_4$  134 g ในน้ำกลั่น 650 ml
- ผสมกรดซัลฟูริกเข้มข้น 200 ml
- แล้วละลายเมอร์คิวรี (II) ออกไซด์แดง(red mercury (II) oxide) 2 g ในกรดซัลฟูริก 3 N
- ค่อยๆ เติมลงในสารละลายโพแทสเซียมซัลเฟต แล้วเจือจางปริมาตรเป็น 1,000 ml
- เก็บไว้ในที่ที่มีอุณหภูมิสูงกว่า 14°C เพื่อป้องกันการตกตะกอน

### 2. ฟีนอล์ฟทาลีนอินดิเคเตอร์

### 3. สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ - โซเดียมไธโอซัลเฟต (sodium hydroxide-sodium thiosulphate reagent)

- ละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 500 g และโซเดียมไธโอซัลเฟตเพนตาไฮเดรต ( $Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O$ ) 25 g ในน้ำกลั่น
- แล้วปรับปริมาตรเป็น 1,000 ml

### 4. สารละลายอินดิเคเตอร์ผสม (mixed indicator)

- ละลายเมทิลเรดอินดิเคเตอร์ (methyl red indicator) 200 ml ในเอทิลแอลกอฮอล์ (ethyl alcohol) 95 % ปริมาตร 100 ml
- ละลายเมทิลีนบลู (methylene blue) 100 ml ในเอทิลแอลกอฮอล์ ปริมาตร 50 ml

- แล้วผสมสารละลายทั้งสองชนิดนี้เข้าด้วยกัน สารละลายนี้ควรเตรียมทุก ๆ เดือน
- 5. สารละลายอินดิเคติงบอริกแอซิด (indicating boric acid solution)
  - ละลายกรดบอริก 20 g ในน้ำกลั่นเพียงเล็กน้อย
  - เติมอินดิเคเตอร์ผสมลงไป 10 ml แล้วเติมน้ำกลั่นจนได้ปริมาตร 1,000 ml
- 6. สารละลายมาตรฐานกรดซัลฟิวริก 0.01 M

#### วิธีการวิเคราะห์

1. ตวงตัวอย่างน้ำโดยให้มีปริมาตรที่เหมาะสม ดังรายละเอียดที่แสดงไว้ในตารางผนวกที่ ก-2 ใต้ลงในขวดเจลดาคาร์และใส่ลูกแก้ว 3-4 ลูก
2. เติมสารละลายสำหรับย่อยสลายออร์แกนิกในโตรเจน 50 ml
3. ต้มเคี่ยวจนได้สารละลายใส เคี่ยวต่อไปอีก 20-30 นาที ทิ้งให้เย็นแล้วเติมน้ำกลั่นลงไป 300 ml
4. ทำให้เป็นด่างด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์-โซเดียมไซโอซัลเฟต ประมาณ 50 ml โดยใช้ฟีนอล์ฟทาลีน (phenolphthalein) เป็นอินดิเคเตอร์ แล้วนำไปกลั่นลงในสารละลายอินดิเคติงบอริกแอซิด 50 ml จนได้ปริมาตรทั้งหมดเป็น 200 ml
5. ทำส่วนที่กลั่นได้ให้เย็น นำไปไทเทรตกับสารละลายมาตรฐานกรดซัลฟิวริก 0.01 M
6. โดยใช้อินดิเคเตอร์ผสม 2-3 หยด จดปริมาตรของกรดซัลฟิวริกมาตรฐานที่ใช้ไว้



### วิธีการคำนวณ

$$\text{มิลลิกรัม/ลิตร total nitrogen} = \frac{(A-B) \times M \times 1,000 \times 28}{\text{มิลลิลิตรตัวอย่าง}}$$

A = มิลลิลิตร สารละลายกรดซัลฟูริกที่ใช้สำหรับตัวอย่างน้ำ

B = มิลลิลิตร สารละลายกรดซัลฟูริกที่ใช้สำหรับแบลนด์

M = Molarity ของสารละลายกรดซัลฟูริกมาตรฐานที่ใช้

### ตารางภาคผนวกที่ ก-2 ปริมาตรตัวอย่างน้ำที่เหมาะสม

ออร์แกนิกไนโตรเจนในตัวอย่างน้ำ (l)	ปริมาณของตัวอย่างน้ำ (ml)
0-1	500
1-10	250
10-20	100
20-50	50
50-100	25

## 6. อินทรีย์คาร์บอน (Total organic carbon) ด้วยวิธี Walkley - Black

หลักการของวิธีนี้คือ ใช้  $K_2Cr_2O_7$  ซึ่งเป็นตัวออกซิไดซ์อย่างแรงทำปฏิกิริยากับอินทรีย์คาร์บอนในกรดซัลฟูริกเข้มข้น แล้วไทเทรตหา  $K_2Cr_2O_7$  ที่เหลือด้วย  $(NH_4)_2 Fe (SO_4)_2$

### สารเคมีและวิธีเตรียม

1. สารละลายโพแทสเซียมไดโครเมต 1.0 N
  - ละลาย  $K_2Cr_2O_7$  (อบที่อุณหภูมิ 105 -110°C เป็นเวลานาน 3 ชั่วโมง) 49.04 g ด้วยน้ำกลั่นปรับปริมาตรเป็น 1 L
2. สารละลายเฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟต 0.5 นอร์มอล
  - ละลาย  $(NH_4)_2 Fe (SO_4)_2 \cdot 6H_2O$  196.1 g ในน้ำกลั่นประมาณ 500 ml
  - เติมกรดซัลฟูริกเข้มข้น 15 ml
  - ทิ้งไว้ ๕ ให้เย็น ปรับปริมาตรเป็น 1
3. กรดซัลฟูริกเข้มข้น
4. เฟอโรอินอินดิเคเตอร์
  - ละลาย 1,10 - phenanthroline monohydrate ( $C_{12}H_8N_2 \cdot H_2O$ ) 1.48 g ในน้ำกลั่น
  - แล้วเติมสารละลายเฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟต 0.5 นอร์มอล
  - ปรับปริมาตรเป็น 100 ml

### วิธีการวิเคราะห์

1. ชั่งตัวอย่างดินตะกอน (ที่ร่อนผ่านตะแกรง 0.5 ml) 0.5-2.0 g (ทั้งนี้แล้วแต่ตัวอย่างจะมีสารอินทรีย์วัตถุมากหรือน้อย) ใส่ในขวดรูปชมพู่ ขนกล 250
2. เติมสารละลายโพแทสเซียมไดโครเมต 1.0 นอร์มอล 10 ml ด้วยปิเปตวัดปริมาตร และเติมกรดซัลฟูริกเข้มข้นด้วยกระบอกลงไป 20ml แก้วงขวดเบา ๆ เพื่อให้สารละลายกับดินตะกอนผสมกันประมาณ 1-2 นาที แล้วทิ้งไว้ ๕ ประมาณ 20-30 นาที ขั้นตอนนี้ทำในตู้ควัน
3. เติมน้ำกลั่นลงไปประมาณ 100 ml และหยดเฟอโรอินอินดิเคเตอร์ ๕ หยดแล้วไทเทรตด้วยสารละลายเฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟต 0.5 นอร์มอล จนกระทั่งสีของสารแขวนลอยเปลี่ยนจากเขียวเป็นน้ำตาลแดง บันทึกปริมาตรของสารละลาย สารละลาย

เฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟตที่ใช้ไป ถ้าไทเทรตด้วยสารละลายเฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟต เกินจุดยุติ ให้เติมสารละลายโพแทสเซียมไดโครเมทลงไปอีก 0.5-1.0 มิลลิลิตรแล้วไทเทรตด้วยสารละลายเฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟต อีกครั้งหนึ่ง จุดยุติคือจุดที่อินดิเคเตอร์  $\text{Cr}^{3+}$  เริ่มเปลี่ยนจากเขียวเป็นน้ำตาลแดง

4. วิเคราะห์หาความเข้มข้นที่แน่นอนของสารละลายเฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟต ที่ใช้ (วิเคราะห์แบบกลับ) โดยทำเฉพาะข้อ 2 และข้อ 3 บันทึกปริมาตรของสารละลายเฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟต ที่ใช้
5. คำนวณปริมาณอินทรีย์คาร์บอนเป็นร้อยละ โดยใช้สูตร

$$\%OC = \frac{[(B - S) \times N \times 0.336]}{W}$$

$$\%OM = \%OC \times 1.72$$

B คือปริมาตรของสารละลายเฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟต ที่ใช้ไทเทรตแบบกลับ (ml)

S คือปริมาตรของสารละลายเฟอร์รัสแอมโมเนียม ซัลเฟต ที่ใช้ไทเทรตตัวอย่าง (ml)

N คือนอร์มอลิตีของสารละลายเฟอร์รัส แอมโมเนียม ซัลเฟต

W คือน้ำหนักของตัวอย่างดินตะกอน (g)

## 7. การวิเคราะห์องค์ประกอบของแก๊สชีวภาพ (Gas composition)

### เครื่องมือและอุปกรณ์

เครื่องแก๊สโครมาโตกราฟี (Gas chromatography) Shimadzu model GC-14B ภายใต้อุณหภูมิการทดลอง ดังนี้

- คอลัมน์ UNIBEAD C Mesh Range 60/80
- เครื่องตรวจวัดแบบ flame ionize detector (FID)
- อุณหภูมิคอลัมน์ 130-150 องศาเซลเซียส
- อุณหภูมิ injection port 100 องศาเซลเซียส
- อุณหภูมิ detector 180 องศาเซลเซียส

- carrier gas ที่ใช้คือ แก๊สฮีเลียม ที่อัตราการไหล 50 ml/min

### วิธีการวิเคราะห์

การฉีดตัวอย่างแก๊สชีวภาพโดยใช้ syringe แบบ gas tight syringe ขนาด 1 ml ดูดแก๊สชีวภาพมา 1 ml ฉีดเข้าเครื่องแก๊สโครมาโทกราฟฟีลิ่ง จำนวนหาร้อยละของกำมะถัน โดยเทียบจากร้อยละของพื้นที่ใต้กราฟ (peak area) ของกำมะถันมาตรฐาน 99.99 %

## ภาคผนวก ข

### วิธีการคำนวณ

#### 1. หาปริมาตรถังที่ใช้

ทำการทดลองถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน

- ถังชั้นในมีปริมาตรใช้งาน 1.14 L หรือ 1,140 ml
- ถังชั้นนอกมีปริมาตรใช้งาน 5.34 L หรือ 5,340 ml
- โดยมีปริมาตรรวม  $1.14 + 5.34 = 6.48$  L หรือ 6,480 ml

โดยการทำการทดลองเพื่อหาแก๊สมีเทน โดยใช้ปฏิกรณ์สุกรนั้น ต้องใช้เชื้อจุลินทรีย์เริ่มต้น (Inoculum) จากโรงงานมาลีสามพราน ใส่ลงในถังปฏิกรณ์ก่อนเป็นปริมาตร 40 % ของปริมาตรถัง

$$\text{ดังนั้น ถังชั้นในใส่} \quad 1.14 \text{ L} \times \frac{40}{100} \text{ Inoculums} = 0.45 \text{ ลิตร หรือ } 456 \text{ ml}$$

$$\text{และถังชั้นนอก} \quad \text{Inoculums} \quad 5.34 \text{ L} \times \frac{40}{100} = 2.13 \text{ ลิตร หรือ } 2,136 \text{ ml}$$

$$\text{รวม Inoculums ทั้งสองชั้นเป็น } 456 + 2,136 = 2,592 \text{ ml}$$

$$\text{ปริมาตรคงเหลือ } 6,480 - 2,592 = 3,888 \text{ ml}$$

#### 2. การคำนวณอัตราการป้อนสารอินทรีย์ (organic loading rate, OLR) (g COD/l.d)

$$\text{OLR (g COD/l.d)} = \frac{\text{ปริมาตรของเหลวที่เข้าระบบ (l/d)} \times \text{ค่า COD ของของเหลวที่เข้าระบบ (mg/l)}}{\text{ปริมาตรความจุของเหลวของถังหมัก (l)}}$$

$$= \frac{Q \times S_0}{V}$$

$$= \frac{S_0}{\text{HRT}}$$

#### ตัวอย่างการคำนวณ

$$\text{ค่า COD ของของเหลวที่เข้าระบบ} = 31,586 \text{ mg/l}$$

$$\text{ปริมาตรของเหลวที่เข้าระบบ} = 0.40 \text{ l/d}$$

$$\text{ปริมาตรความจุของเหลวของถังหมัก} = 1$$

$$\text{OLR} = \frac{0.4 \times 31,586 \times 10^{-3}}{6.5}$$

$$= 1.9460 \text{ g COD/l.d}$$

ในกรณีค่าอื่น ๆ ก็คำนวณในทำนองเดียวกัน

### 3. การคำนวณประสิทธิภาพการกำจัดของระบบ (% removal)

ประสิทธิภาพการกำจัด (%) =  $\frac{\text{สารอินทรีย์ } C \text{ ที่เข้าระบบ} - \text{สารอินทรีย์ } C \text{ ที่ออกจากระบบ}}{\text{สารอินทรีย์ } C \text{ ที่เข้าระบบ}}$

ตัวอย่าง การคำนวณ

ประสิทธิภาพการกำจัด COD ของระบบ (%)

COD ที่เข้าระบบ 31,586 mg/l

COD ที่ออกจากระบบ = 12,538 mg/l

$$\begin{aligned} \text{ประสิทธิภาพการกำจัด COD ของระบบ} &= \frac{(31,586 - 12,538) * 100}{31,586} \\ &= 60.28 \% \end{aligned}$$

ในกรณีค่าอื่น ๆ ก็คำนวณในทำนองเดียวกัน

ประสิทธิภาพการกำจัด TS ของระบบ (%)

TS ที่เข้าระบบ 47,380 mg/l

TS ที่ออกจากระบบ = 36,680 mg/l

$$\begin{aligned} \text{ประสิทธิภาพการกำจัด TS ของระบบ} &= \frac{(47,380 - 36,680) * 100}{47,380} \\ &= 22.58 \% \end{aligned}$$

ในกรณีค่าอื่น ๆ ก็คำนวณในทำนองเดียวกัน

ประสิทธิภาพการกำจัด VS ของระบบ (%)

VS ที่เข้าระบบ 33,410 mg/l

VS ที่ออกจากระบบ = 18,552 mg/l

$$\begin{aligned} \text{ประสิทธิภาพการกำจัด VS ของระบบ} &= \frac{(33,410 - 18,552) * 100}{32,902} \\ &= 44.47 \% \end{aligned}$$

ในกรณีค่าอื่น ๆ ก็คำนวณในทำนองเดียวกัน

### 4. การคำนวณปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดจากหน่วย SCCM (Standard Cubic Centimeters per Minute) เป็นลิตรต่อวัน

1 SCCM = 7.4E-07 โมล/นาที

1 mole = 22.4 liters at "STP"

STP คือ อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียสหรือ 273 K และความดัน 1 บรรยากาศ

ตัวอย่าง แก๊สมีเทน 0.75 SCCM

เท่ากับ  $0.75 * 7.4E-07 * 22.4 = 1.08$  ลิตรต่อวัน

ในกรณีค่าอื่น ๆ ก็คำนวณในทำนองเดียวกัน

## 5. การคำนวณปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนักสารอินทรีย์ที่ใส่ ระบบ

(l/g organics added)

ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนักสารอินทรีย์ที่เข้าระบบ

$$\text{ของเหลวที่เข้าระบบ ( l/d )} = \frac{\text{ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดขึ้นต่อวัน (l/d)}}{\text{ค่า สารอินทรีย์ที่เข้าระบบ (mg/l)}}$$

### ตัวอย่างการคำนวณ

ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก COD

ปริมาณแก๊สมีเทน = 0.7010 l/d

ปริมาณของเหลวที่เข้าระบบโดยเฉลี่ย = 0.4 l

ค่า COD ของของเหลวที่เข้าระบบโดยเฉลี่ย = 31,624 mg/l

$$\begin{aligned} \text{ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก COD ที่เข้าระบบ} &= \frac{0.7010}{0.4 * 31,624} \\ &= 0.055416 \text{ l/g COD added} \end{aligned}$$

ในกรณีค่าอื่น ๆ ก็คำนวณในทำนองเดียวกัน

ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก TS

ปริมาณแก๊สมีเทน = 0.7010 l/d

ปริมาณของเหลวที่เข้าระบบโดยเฉลี่ย = 0.4 l

ค่า TS ของของเหลวที่เข้าระบบโดยเฉลี่ย = 49,016 mg/l

$$\begin{aligned} \text{ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก TS ที่เข้าระบบ} &= \frac{0.7010}{0.4 * 49,016} \\ &= 0.3574 \text{ l/g TS added} \end{aligned}$$

ในกรณีค่าอื่น ๆ ก็คำนวณในทำนองเดียวกัน

ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก VS

ปริมาณแก๊สมีเทน = 0.7010 l/d

ปริมาณของเหลวที่เข้าระบบโดยเฉลี่ย = 0.4 l

ค่า VS ของของเหลวที่เข้าระบบโดยเฉลี่ย = 34,065 mg/l

$$\text{ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก VS ที่เข้าระบบ} = \frac{0.7010}{0.4 * 34,065}$$

$$0.4 * 34,065 \\ = 0.05144 \text{ l/g VS added}$$

ในกรณีค่าอื่น ๆ ก็คำนวณในทำนองเดียวกัน

## 6. การคำนวณปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนักสารอินทรีย์ ที่ถูกกำจัดจากระบบ

(l/g organics removed)

ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนักสารอินทรีย์ที่เข้าระบบ

$$= \frac{\text{ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดขึ้นต่อวัน (l/d)}}{\text{ของเหลวที่เข้าระบบ (l/d) * (ค่าสารอินทรีย์ที่เข้า - ออกระบบ) (mg/l)}}$$

### ตัวอย่างการคำนวณ

ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก COD ที่ถูกกำจัดจากระบบ

$$\text{ปริมาณแก๊สมีเทน} = 0.7010 \text{ l/d}$$

$$\text{ปริมาณของเหลวที่เข้าระบบโดยเฉลี่ย} = 0.41$$

$$\text{ค่า COD ของของเหลวที่เข้าระบบโดยเฉลี่ย} = 31,624 \text{ mg/l}$$

$$\text{ค่า COD ของของเหลวที่ออกระบบโดยเฉลี่ย} = 6,366.16 \text{ mg/l}$$

$$\text{ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก COD ที่ถูกกำจัด} = \frac{0.7010}{0.4 * (31,624 - 6,366.16)} \\ = 0.0694 \text{ l/g COD removed}$$

ในกรณีค่าอื่น ๆ ก็คำนวณในทำนองเดียวกัน

ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก TS

$$\text{ปริมาณแก๊สมีเทน} = 0.7010 \text{ l/d}$$

$$\text{ปริมาณของเหลวที่เข้าระบบโดยเฉลี่ย} = 0.41$$

$$\text{ค่า TS ของของเหลวที่เข้าระบบโดยเฉลี่ย} = 49,016 \text{ mg/l}$$

$$\text{ค่า TS ของของเหลวที่ออกระบบโดยเฉลี่ย} = 28,838 \text{ mg/l}$$

$$\text{ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก TS ที่ถูกกำจัด} = \frac{0.7010}{0.4 * (49,016 - 28,838)} \\ = 0.0868 \text{ l/g TS removed}$$

ในกรณีค่าอื่น ๆ ก็คำนวณในทำนองเดียวกัน

ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก VS

$$\text{ปริมาณแก๊สมีเทน} = 0.7010 \text{ l/d}$$

$$\text{ปริมาณของเหลวที่เข้าระบบโดยเฉลี่ย} = 0.41$$



ค่า VS ของของเหลวที่เข้าระบบโดยเฉลี่ย = 34,065 mg/l  
 ค่า VS ของของเหลวที่ออกระบบโดยเฉลี่ย = 9,283.76 mg/l  
 ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก TS ที่ถูกกำจัด =  $\frac{0.7010}{0.4 * (34,065 - 9,283.76)}$   
 = 0.07072 l/g TS removed

6. การคำนวณการเตรียมสารละลายที่มีค่าของแข็ง(TS)ในปฏิกลูตอร์ 5%(w/v), 2.5%(w/v), 1%(w/v), 0.5%(w/v) และ 0.02%(w/v)

- เตรียมจานระเหยที่ผ่านการอบที่ 103-105 องศาเซลเซียส 1 ชั่วโมง ปล่อยให้เย็นใน Dedicator ชั่งน้ำหนัก (B)
- เตรียมปฏิกลูตอร์มาจำนวนหนึ่งแล้วนำไปปั่นจนเป็นเนื้อเดียวกัน จากนั้นตวงมา 200 ml และ ผสมน้ำจนได้ปริมาตร 1000 ml (เจือจาง 5 เท่า) แล้วดูดมา 25 ml ใส่ในจานระเหยไประเหยและนำไปอบที่ 103-105 องศาเซลเซียส ชั่งน้ำหนัก (A)

**ตารางภาคผนวกที่ ข-1** การชั่งน้ำหนักของปฏิกลูตอร์หลังทำการอบแห้ง

ครั้งที่	A-B
1	1.0657
2	1.0564
3	1.0623
4	1.1038
5	1.0719
6	1.0685
เฉลี่ย	1.0714

ของแข็งทั้งหมด หน่วย มิลลิกรัมต่อลิตร =  $\frac{(1.0714 \times 10^6) \times 5}{25 \text{ ml}}$  = 214,280 mg/l

คิดเป็น TS ที่แท้จริงเป็น เปอร์เซ็นต์คือ

เทียบ จาก 1000 ml/L มีค่าเท่ากับ

ถ้านำมา 214,280 ml/L จะมีค่า  $\frac{1\%}{\frac{214,280 \times 1}{10,000}}$  เป็น = 21.428 %

คิดน้ำหนัก % w/v

นำปฏิกูลสุกรมา 25 ml หลังอบ มี น้ำหนักของแข็งเหลือ 1.0714 g

$$\text{ถ้านำมา 100 ml จะมี น้ำหนักของแข็ง } \frac{(1.0714 \times 100)}{25 \text{ ml}} = 4.2856 \%$$

คิดเป็น 4.2856 % w/v สำหรับการทดลองครั้งนี้

1. ในการทดลองใช้ TS 5 % w/v น้ำหนักถังปฏิกรณ์ที่มีปริมาตรคงเหลือ 3,888 ml เทียบ ใน 100 ml ต้องการ ของแข็ง 5 g

$$\text{ถ้า 3,888 ml} = \frac{5}{100} \times 3,888 = 194 \text{ g}$$

เทียบ มีของแข็ง 21.428 g ในปฏิกูลสุกร 100 ml

$$\text{ถ้าต้องการ 194 g ต้องใช้ปฏิกูลสุกร } \frac{100 \times 194.4}{21.428} = 907 \text{ ml}$$

ดังนั้น ในถัง TS 5 % ใช้ปฏิกูลสุกร 907 ml และผสมน้ำจนได้ปริมาตร 3,888 ml

2. ในการทดลองใช้ TS 1 % w/v ในถังปฏิกรณ์ที่มีปริมาตรคงเหลือ 3,888 ml เทียบ ใน 100 ml ต้องการ ของแข็ง 1 g

$$\text{ถ้า 3,888 ml} = \frac{1 \times 3,888}{100} = 38.88 \text{ g}$$

เทียบ มีของแข็ง 21.428 g ในปฏิกูลสุกร 100 ml

$$\text{ถ้าต้องการ 38.88 g ต้องปฏิกูลสุกร } \frac{100 \times 38.88}{21.428} = 181 \text{ ml}$$

ดังนั้น ในถัง TS 1% ใช้ปฏิกูลสุกร 181 ml และผสมน้ำจนได้ปริมาตร 3,888 ml

3. ในการทดลองใช้ TS 0.5 % w/v ในถังปฏิกรณ์ที่มีปริมาตรคงเหลือ 3,888 ml เทียบ ใน 100 ml ต้องการ ของแข็ง 0.5 g

$$\text{ถ้า } 3,888 \text{ ml} = \frac{0.5 \times 3,888}{100} = 19.44 \text{ g}$$

เทียบ มีของแข็ง 21.428 g ในปฏิกูลสุกร 100 ml

$$\text{ถ้าต้องการ } 19.44 \text{ g ต้องการปฏิกูลสุกร } \frac{100 \times 19.44}{21.428} = 90.72 \text{ ml}$$

ดังนั้น ในถัง TS 0.5 % ใช้ปฏิกูลสุกร 90.72 ml และผสมน้ำจนได้ปริมาตร 3,888 ml

4. ในการทดลองใช้ TS 0.2 % w/v ในถังปฏิกรณ์ที่มีปริมาตรคงเหลือ 3,888 ml

เทียบ ใน 100 ml ต้องการ ของแข็ง 0.2 g

$$\text{ถ้า } 3,888 \text{ ml} = \frac{0.2 \times 3,888}{100} = 7.776 \text{ g}$$

เทียบ มีของแข็ง 21.428 g ในปฏิกูลสุกร 100 ml

$$\text{ถ้าต้องการ } 7.76 \text{ g ต้องการปฏิกูลสุกร } \frac{100 \times 7.76}{21.428} = 36.21 \text{ ml}$$

ดังนั้น ในถัง TS 0.2 % ใช้ปฏิกูลสุกร 36.21 ml และผสมน้ำจนได้ปริมาตร 3,888 ml

ในกรณีค่าอื่น ๆ ก็คำนวณในทำนองเดียวกัน

ภาคผนวก ค  
ข้อมูลผลการทดลอง

1. ปริมาณน้ำที่ใช้ในคอกสุกรทดลอง

ตารางภาคผนวก ค-1 ปริมาณน้ำดื่ม น้ำใช้ และ น้ำล้างของคอกสุกรควบคุม

day	น้ำกิน	น้ำใช้	น้ำล้าง
1	26	130	
2	26	130	
3	26	130	266
4	37	256	
5	37	256	212
6	37	244	
7	37	244	196
8	37	222	
9	37	222	147
10	37	234	
11	37	234	162
12	37	282	
13	37	282	279
14	39	228	
15	39	228	256
16	45	267	
17	45	267	194
18	49	236	
19	49	236	185
20	44	244	
21	44	244	185
22	66	188	
23	66	188	201
24	38	240	
25	38	240	148
26	45	193	
27	45	193	236
28	52	223	

day	น้ำกิน	น้ำใช้	น้ำล้าง
29	52	223	203
30	37	430	
31	37	430	228
32	56	192	
33	56	192	214
34	80	120	
35	80	120	278
36	73	159	
37	73	159	320
38	71	110	
39	71	110	277
40	44	305	
41	44	305	203
42	70	160	
43	70	160	205
44	41	325	
45	41	325	253
46	41	325	
47	41	325	269
48	41	325	
49	41	325	399
50	46	430	
51	46	430	375
52	46	430	
53	46	430	314
54	28	128	
55	28	128	286
56	42	398	
57	42	398	179
58	54	214	
59	54	214	264
60	24	503	
61	24	503	232

day	น้ำกิน	น้ำใช้	น้ำล้าง
62	26	133	
63	26	133	215
64	69	429	263
65	69	429	362
66	42	286	167
67	38	208	175
68	35	262	265
69	47	410	65
70	51	263	178
71	72	256	209
72	61	293	201
73	106	473	257
74	68	243	150
75	56	289	229
76	53	239	258
77	62	266	242
78	95	267	213
79	28	397	228
80	50	161	323
81	52	206	214
82	39	278	174
83	59	306	177
84	25	373	144
85	23	266	213
86	28	178	299
87	9	207	261
88	9	406	248
89	22	258	233
90	10	322	251
91	5	257	323
92	15	252	343
93	30	298	236
94	11	154	251

day	น้ำกิน	น้ำใช้	น้ำล้าง
95	10	174	181
96	28	232	238
97	75	259	331
98	26	321	234
99	25	189	298
100	19	329	231
101	18	250	233
102	32	2	252
103	35	71	185
104	23	697	164
105	17	324	210
Total	4478	27546	15738

\*ผลรวมของการใช้น้ำทั้งหมดของคอกสุกรควบคุมเท่ากับ 47,762 ลิตร

น้ำล้าง

average 221.662 คือเฉลี่ยต่อครั้งในการล้างคอก

น้ำใช้

average 262.3429 คือเฉลี่ยที่มีการเปลี่ยนทุกวัน

ตารางภาคผนวก ค-2 ปริมาณน้ำดื่ม น้ำใช้ และ น้ำล้างของคอกสุกรที่ใช้เทคโนโลยีสะอาด

day	น้ำกิน	น้ำใช้	น้ำล้าง
1	67	254	
2	67	254	
3	67	254	133
4	51	190	
5	51	190	
6	51	190	
7	51	190	93
8	69	254	
9	69	254	
10	69	254	82
11	69	255	
12	69	255	
13	69	255	107
14	71	256	
15	71	256	
16	71	256	86
17	70	194	
18	70	194	
19	70	194	121
20	54	135	
21	54	135	
22	54	135	114
23	55	135	
24	55	135	
25	55	135	130
26	57	234	
27	57	234	
28	57	234	165
29	72	171	
30	72	171	
31	72	171	210



day	น้ำกิน	น้ำใช้	น้ำล้าง
32	36	131	
33	36	131	
34	36	131	92
35	61	62	
36	61	62	
37	61	62	108
38	76	135	
39	76	135	
40	76	135	275
41	51	268	
42	51	268	
43	51	268	180
44	66	134	
45	66	134	
46	66	134	251
47	63	284	
48	63	284	
49	63	284	105
50	38	679	
51	38	679	
52	38	679	139
53	64	202	
54	64	202	
55	64	202	179
56	28	262	
57	28	262	
58	28	262	255
59	38	345	
60	38	345	
61	38	345	198
62	59	238	
63	59	238	
64	59	238	193

day	น้ำกิน	น้ำใช้	น้ำล้าง
65	42	227	
66	42	227	157
67	47	243	
68	47	243	206
69	26	278	
70	26	278	181
71	86	218	
72	86	218	253
73	41	173	
74	41	173	222
75	50	242	
76	50	242	201
77	81	299	
78	81	299	197
79	84	200	
80	84	200	191
81	56	207	
82	56	207	194
83	67	265	
84	67	265	180
85	51	433	
86	51	433	78
87	46	171	
88	46	171	176
89	56	226	
90	56	226	228
91	49	292	
92	49	292	211
93	73	180	
94	73	180	193
95	30	170	
96	30	170	149
97	66	99	

day	น้ำกิน	น้ำใช้	น้ำล้าง
98	66	99	171
99	29	274	
100	29	274	187
101	56	233	
102	56	233	191
103	70	145	
104	70	145	180
105	20	228	
106	20	228	
Total	5911	22741	6889

\*ผลรวมของการใช้น้ำทั้งหมดของคอกสุกรที่ใช้เทคโนโลยีสะอาดเท่ากับ 36,716 ลิตร

น้ำล้าง

Average 168.0244 คือเฉลี่ยต่อครั้งในการล้างคอก

น้ำใช้

average 216.581 คือเฉลี่ยที่มีการเปลี่ยนทุกวัน

1. อัตราการป้อนสารอินทรีย์ที่อัตราส่วนและปริมาณของแข็งทั้งหมด

ตารางภาคผนวกที่ ก-3 อัตราการป้อนสารอินทรีย์ (organic loading rate) ขาเข้าที่อัตราส่วนต่างๆ

Total solids	อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่อพารามิเตอร์ต่างๆ		
	ถึงปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอน		
	COD <sup>ก</sup>	TS <sup>ข</sup>	VS <sup>ค</sup>
5%	1.9460	3.0642	2.0808
2.5%	1.0641	1.5579	1.0776
1%	0.5227	0.7183	0.4109
0.5%	0.1730	0.3236	0.1990
0.2%	0.0747	0.14038	0.0993

<sup>ก</sup>COD, gCOD / l.d.

<sup>ข</sup>TS, gTS / l.d.

<sup>ค</sup>VS, gVS / l.d.

ตารางภาคผนวกที่ ก-4 อัตราการป้อนสารอินทรีย์ (organic loading rate) ขาออกที่อัตราส่วนต่างๆ

Total solids	อัตราการป้อนสารอินทรีย์ต่อพารามิเตอร์ต่างๆ		
	ถึงปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอน		
	COD <sup>ก</sup>	TS <sup>ข</sup>	VS <sup>ค</sup>
5%	0.4996	1.5316	1.0872
2.5%	0.2622	0.6338	0.4840
1%	0.1161	0.2257	0.2570
0.5%	0.0256	0.0713	0.0433
0.2%	0.0122	0.0177	0.0120

<sup>ก</sup>COD, gCOD / l.d.

<sup>ข</sup>TS, gTS / l.d.

<sup>ค</sup>VS, gVS / l.d.

ตารางภาคผนวก ค -5 แสดงการเปรียบเทียบน้ำหนักของคอกสุกรทั้ง 2 คอก คอกที่ 1 คือ คอกควบคุม คอกที่ 2 คือ คอกที่ใช้หลักการเทคโนโลยีสะอาด

ครั้งที่	คอกที่ 1		คอกที่ 2	
	น้ำหนักรวม/ ครั้ง	น้ำหนักเฉลี่ย/ตัว/ครั้ง(กก.)	น้ำหนักรวม/ครั้ง	น้ำหนักเฉลี่ย/ตัว/ ครั้ง(กก.)
1	253	25.3	250	25
2	429	42.9	406	40.6
3	574	57.4	574	57.4
4	893	89.3	900	90.0
5	1,112	111.2	1,139	113.9
6	1,114	111.4	1,120	120.0

**ตารางภาคผนวก ก-6** ผลผลิตแก๊สมีเทน (l/day) ของมูลสุกร ที่อัตราส่วนและปริมาณของแข็งหมด  
ต่างๆ

วันที่	TS = 5 %	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
1	0	0	0	0
2	0.18	0.15	0.12	0.08
3	0.30	0.17	0.15	0.08
4	0.37	0.17	0.11	0.07
5	0.38	0.18	0.18	0.10
6	0.44	0.15	0.15	0.08
7	0.41	0.18	0.17	0.08
8	0.48	0.30	0.15	0.10
9	0.54	0.24	0.18	0.08
10	0.59	0.25	0.17	0.10
11	0.64	0.38	0.25	0.12
12	0.69	0.35	0.21	0.15
13	0.67	0.38	0.25	0.12
14	0.76	0.46	0.27	0.15
15	0.84	0.53	0.30	0.17
16	0.90	0.61	0.35	0.18
17	1.02	0.70	0.40	0.18
18	1.07	0.76	0.41	0.20
19	1.25	0.82	0.44	0.20
20	1.13	0.87	0.50	0.21
21	1.07	0.83	0.59	0.23
22	1.32	0.89	0.47	0.23
23	1.16	0.89	0.53	0.24
24	1.36	0.90	0.54	0.24
25	1.19	0.92	0.50	0.24
26	1.36	0.94	0.56	0.25
27	1.38	0.96	0.56	0.25
28	1.42	0.97	0.57	0.27

วันที่	TS = 5 %	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
29	1.61	0.99	0.59	0.28
30	1.53	1.01	0.59	0.27
31	1.59	1.03	0.60	0.28
32	1.56	1.05	0.61	0.30
33	1.61	1.06	0.62	0.30
34	1.68	1.08	0.63	0.31
35	1.74	1.05	0.64	0.33
36	1.77	1.08	0.64	0.31
37	1.81	1.13	0.66	0.33
38	1.85	1.15	0.67	0.33
39	1.89	1.16	0.67	0.34
40	1.94	1.18	0.69	0.33
41	1.98	1.21	0.70	0.34
42	2.03	1.19	0.72	0.36
43	2.07	1.23	0.72	0.36
44	2.11	1.25	0.73	0.37
45	2.16	1.26	0.74	0.38
46	2.20	1.29	0.74	0.39
47	2.24	1.31	0.76	0.38
48	2.26	1.32	0.77	0.37
49	2.33	1.33	0.77	0.38
50	2.37	1.35	0.79	0.40
51	2.43	1.38	0.80	0.40
52	2.47	1.39	0.80	0.38
53	2.49	1.41	0.82	0.40
54	2.55	1.42	0.83	0.41
55	2.67	1.61	0.83	0.44
56	2.63	1.61	0.85	0.41
57	2.67	1.65	0.86	0.43
58	2.69	1.66	0.86	0.42

วันที่	TS = 5 %	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
59	2.76	1.69	0.87	0.41
60	2.82	1.72	0.89	0.44
61	2.95	1.77	0.89	0.44
62	2.90	1.81	0.90	0.43
63	2.93	1.84	0.92	0.41
64	3.12	1.81	0.92	0.44
65	3.09	1.82	0.93	0.41
66	3.13	1.88	0.94	0.40
67	3.21	1.85	0.97	0.44
68	3.29	1.94	0.96	0.43
69	3.26	1.97	0.97	0.41
70	3.38	2.01	0.99	0.44
71	3.32	2.03	1.02	0.46
72	3.38	2.00	1.05	0.44
73	3.46	1.97	1.02	0.46
74	3.41	2.00	1.02	0.46
75	3.45	2.01	1.03	0.44
76	3.49	1.95	1.05	0.44
77	3.39	2.04	1.05	0.46
78	3.43	1.98	1.06	0.44
79	3.48	2.00	1.07	0.50
80	3.38	2.00	1.09	0.48
81	3.42	2.01	1.12	0.47
82	3.46	2.04	1.10	0.48
83	3.42	2.03	1.10	0.47
84	3.49	2.04	1.12	0.46
85	3.46	2.00	1.13	0.50
86	3.38	2.01	1.13	0.48
87	3.49	2.03	1.15	0.47
88	3.48	2.01	1.13	0.50



วันที่	TS = 5 %	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
89	3.43	2.02	1.13	0.46
90	3.49	2.04	1.15	0.50
ค่าเฉลี่ย	2.15	1.29	0.71	0.33
SD	1.05	0.61	0.30	0.12

**ตารางภาคผนวก ก-7** ผลผลิตแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (l/day) ของมูลสุกรที่อัตราส่วนและปริมาณของแข็งทั้งหมดต่างๆ ในถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน

วันที่	TS = 5 %	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
1	0.44	0.27	0.20	0.17
2	0.47	0.25	0.23	0.21
3	0.50	0.27	0.24	0.20
4	0.53	0.25	0.25	0.24
5	0.56	0.24	0.23	0.21
6	0.59	0.31	0.21	0.21
7	0.61	0.34	0.24	0.23
8	0.64	0.33	0.27	0.24
9	0.60	0.34	0.30	0.27
10	0.64	0.35	0.33	0.25
11	0.61	0.37	0.30	0.24
12	0.63	0.40	0.35	0.27
13	0.64	0.38	0.33	0.25
14	0.61	0.44	0.35	0.30
15	0.64	0.41	0.38	0.27
16	0.67	0.46	0.33	0.24
17	0.70	0.44	0.37	0.25
18	0.67	0.46	0.44	0.27
19	0.73	0.47	0.41	0.30
20	0.69	0.51	0.44	0.38
21	0.64	0.54	0.46	0.35
22	0.69	0.61	0.53	0.40
23	0.70	0.60	0.46	0.41
24	0.67	0.561	0.50	0.40
25	0.73	0.59	0.47	0.38
26	0.70	0.63	0.48	0.38
27	0.74	0.60	0.47	0.37

วันที่	TS = 5 %	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
28	0.73	0.61	0.51	0.40
29	0.76	0.63	0.50	0.37
30	0.77	0.60	0.47	0.37
31	0.79	0.66	0.48	0.34
32	0.76	0.64	0.50	0.37
33	0.74	0.63	0.48	0.34
34	0.79	0.64	0.46	0.38
35	0.77	0.60	0.47	0.34
36	0.84	0.67	0.46	0.37
37	0.82	0.61	0.5	0.38
38	0.87	0.64	0.47	0.37
39	0.84	0.64	0.48	0.38
40	0.90	0.59	0.51	0.40
41	0.93	0.69	0.53	0.41
42	0.97	0.67	0.50	0.40
43	0.94	0.70	0.54	0.38
44	1.03	0.73	0.56	0.37
45	1.05	0.77	0.59	0.38
46	1.07	0.74	0.66	0.41
47	1.10	0.76	0.61	0.38
48	1.06	0.77	0.59	0.41
49	1.16	0.73	0.60	0.40
50	1.19	0.76	0.70	0.38
51	1.18	0.79	0.69	0.41
52	1.22	0.76	0.70	0.44
53	1.23	0.77	0.61	0.46
54	1.20	0.83	0.67	0.44
55	1.25	0.89	0.70	0.47
56	1.26	0.93	0.73	0.46
57	1.30	0.96	0.82	0.48

วันที่	TS = 5 %	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
58	1.28	1.02	0.79	0.50
59	1.30	1.10	0.85	0.51
60	1.35	1.09	0.88	0.54
61	1.32	1.12	0.89	0.59
62	1.33	1.10	0.87	0.56
63	1.35	1.16	0.93	0.60
64	1.38	1.19	0.96	0.64
65	1.36	1.20	0.99	0.67
66	1.39	1.19	0.97	0.66
67	1.38	1.22	0.99	0.64
68	1.42	1.23	0.97	0.67
69	1.39	1.26	0.96	0.69
70	1.39	1.23	0.99	0.67
71	1.41	1.26	0.96	0.66
72	1.42	1.25	0.97	0.69
73	1.41	1.23	0.99	0.66
74	1.39	1.26	0.96	0.69
75	1.41	1.25	0.99	0.67
76	1.46	1.23	0.99	0.69
77	1.45	1.22	0.97	0.67
78	1.42	1.25	0.96	0.66
79	1.45	1.21	0.99	0.67
80	1.46	1.22	0.94	0.69
81	1.41	1.25	0.96	0.66
82	1.39	1.24	0.97	0.69
83	1.45	1.25	0.99	0.67
84	1.46	1.23	0.99	0.69
85	1.48	1.23	0.96	0.67
86	1.49	1.25	0.99	0.69
87	1.45	1.22	0.97	0.66

วันที่	TS = 5 %	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
88	1.48	1.25	0.99	0.69
89	0.44	0.27	0.20	0.17
90	0.47	0.25	0.23	0.21
ค่าเฉลี่ย	0.36	0.35	0.27	0.1
SD	1.00	0.78	0.63	0.44

**ตารางภาคผนวก ค-8** ค่าพีเอชถึงในของมูลสุกรที่อัตราส่วนและปริมาณของแข็งทั้งหมดต่างๆ ใน  
ถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ชั้นตอน

วันที่	TS = 5%	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
2	4.25	4.63	4.68	4.55
4	4.32	4.71	4.81	4.62
6	4.27	4.87	4.85	4.47
8	4.38	4.93	4.93	4.68
10	4.45	4.91	4.91	4.75
12	4.42	4.82	4.6	4.82
14	4.39	4.75	4.45	4.89
16	4.72	5.03	5.13	4.55
18	4.68	4.97	5.07	4.68
20	4.85	5.08	5.28	4.65
22	4.79	5.09	5.09	5.29
24	4.73	4.97	4.97	5.23
26	4.85	4.86	4.89	5.17
28	4.92	4.95	4.91	4.82
30	4.95	4.91	4.76	5.11
32	4.97	4.92	4.86	4.62
34	4.89	4.85	5.1	5.07
36	4.58	4.87	5.04	4.85
38	4.63	4.79	4.95	4.79
40	4.65	4.82	4.83	4.83
42	4.57	4.85	4.82	4.76
44	4.55	4.97	4.86	4.81
46	4.39	4.95	4.85	4.92
48	4.35	4.89	4.79	4.95
50	4.38	4.97	4.87	4.52
52	4.51	4.92	4.86	4.68
54	4.49	4.97	4.79	5.11

วันที่	TS = 5%	TS = 2.5 %	TS = 1%	TS = 0.5 %
56	4.42	4.89	4.77	4.74
58	4.39	4.93	4.81	4.93
60	4.41	4.89	4.85	5.04
62	4.55	5.11	4.83	4.95
64	4.58	4.86	4.83	4.87
66	4.54	4.83	4.82	4.74
68	4.56	4.95	4.78	4.9
70	4.53	4.93	4.76	4.81
72	4.58	4.89	4.79	4.75
74	4.65	4.97	4.81	4.82
76	4.42	5.05	4.77	5.05
78	4.47	4.99	4.83	4.84
80	4.42	4.97	4.78	4.64
82	4.37	4.89	4.81	4.81
84	4.34	4.84	4.83	4.73
86	4.45	4.95	4.8	4.82
88	4.36	4.93	4.82	4.68
90	4.41	4.89	4.79	4.79
ค่าเฉลี่ย	4.54	4.91	4.8	4.82
SD	0.18	0.09	0.13	0.18

**ตารางภาคผนวก ก-9** ค่าพีเอชถึงนอกของมูลสุกรที่อัตราส่วนและปริมาณของแข็งทั้งหมดต่างๆ ใน  
ถังปฏิกรณ์ร่วม 2 ขั้นตอน

วันที่	TS = 5%	TS = 2.5 %	TS = 1%	TS = 0.5 %
2	4.78	4.86	4.83	5.78
4	4.97	5.1	5.91	5.97
6	5.36	5.78	6.28	6.36
8	5.75	6.12	6.75	6.45
10	6.48	6.69	6.68	6.62
12	6.61	6.62	6.72	6.61
14	6.77	6.75	6.74	6.67
16	6.85	6.72	6.62	6.45
18	6.67	6.69	6.71	6.67
20	6.63	6.71	6.69	6.63
22	6.71	6.65	6.63	6.61
24	6.85	6.62	6.75	6.55
26	6.81	6.63	6.59	6.62
28	6.87	6.68	6.64	6.61
30	6.83	6.65	6.75	6.59
32	6.84	6.67	6.83	6.62
34	6.85	6.68	6.72	6.73
36	6.87	6.68	6.78	6.67
38	6.79	6.69	6.76	6.68
40	6.86	6.7	6.77	6.74
42	7.08	6.69	6.81	6.73
44	7.05	6.64	6.76	6.69
46	7.08	6.67	6.69	6.64
48	7.13	6.7	6.76	6.67
50	7.11	6.68	6.79	6.65
52	7.09	6.65	6.75	6.71
54	7.15	6.68	6.81	6.73



วันที่	TS = 5%	TS = 2.5 %	TS = 1%	TS = 0.5 %
56	7.07	6.71	6.82	6.69
58	7.11	6.7	6.81	6.68
60	7.08	6.69	6.79	6.63
62	7.09	6.7	6.83	6.71
64	7.11	6.68	6.84	6.65
66	7.1	6.7	6.8	6.63
68	6.99	6.68	6.82	6.72
70	7.08	6.71	6.83	6.71
72	7.11	6.69	6.85	6.67
74	7.05	6.72	6.89	6.88
76	7.04	6.65	6.83	6.85
78	7.12	6.71	6.86	6.72
80	7.09	6.68	6.84	6.85
82	7.14	6.69	6.85	6.95
84	7.08	6.7	6.82	6.84
86	7.11	6.68	6.84	6.83
88	7.09	6.72	6.81	6.79
90	7.12	6.68	6.88	6.73
ค่าเฉลี่ย	6.809333	6.575333	6.720385	6.644
SD	0.542735	0.383492	0.309294	0.200934

**ตารางภาคผนวก ค-10 กรดไขมันระเหยง่าย(VFA)as CH<sub>3</sub>COOH**

วันที่	TS = 5%	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
5	550	425	350	195
10	583	496	425	217
15	671	531	382	228
20	530	453	397	235
25	585	512	439	225
30	571	492	426	221
35	585	502	438	232
40	588	510	431	230
45	579	497	429	231
50	571	493	396	223
55	583	495	412	235
60	588	498	408	227
65	582	489	399	212
70	580	491	410	215
75	573	487	405	226
80	578	491	412	210
85	582	487	393	215
90	587	491	407	224

**ตารางภาคผนวก ก-11 Alkalinity (mg/l)**

วันที่	TS = 5%	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
2	3,403	1,720	860	750
4	2,969	2,116	1,263	913
6	2,045	1,677	1,310	1,110
8	2,173	1,815	1,457	1,157
10	2,951	2,291	2,031	1,031
12	2,910	2,548	2,187	1,187
14	2,467	2,338	2,210	1,120
16	2,780	2,432	2,285	1,185
18	2,255	2,315	2,376	1,176
20	2,954	2,652	2,351	1,051
22	2,507	2,418	2,330	1,130
24	2,820	2,572	2,325	1,225
26	2,560	2,428	2,297	1,175
28	2,452	2,384	2,316	1,210
30	2,578	2,636	2,295	1,165
32	2,612	2,321	2,360	1,210
34	2,595	2,350	2,326	1,189
36	2,658	2,349	2,312	1,230
38	2,597	2,339	2,297	1,197
40	2,566	2,340	2,310	1,264
42	2,556	2,338	2,295	1,189
44	2,498	2,347	2,316	1,217
46	2,479	2,355	2,286	1,187
48	2,562	2,372	2,315	1,255
50	2,687	2,362	2,286	1,232
52	2,528	2,370	2,283	1,191
54	2,582	2,369	2,279	1,242
56	2,477	2,367	2,325	1,215

วันที่	TS = 5 %	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
58	2,487	2,368	2,278	1,194
60	2,695	2,557	2,321	1,221
62	2,784	2,459	2,278	1,197
64	2,682	2,460	2,318	1,218
66	2,570	2,458	2,232	1,185
68	2,614	2,462	2,322	1,213
70	2,755	2,410	2,278	1,225
72	2,778	2,367	2,286	1,185
74	2,565	2,365	2,245	1,231
76	2,687	2,409	2,326	1,176
78	2,576	2,467	2,331	1,236
80	2,677	2,580	2,287	1,179
82	2,658	2,472	2,327	1,232
84	2,564	2,441	2,319	1,174
86	2,779	2,475	2,335	1,216
88	2,786	2,410	2,328	1,183
90	2,778	2,426	2,325	1,196

**ตารางภาคผนวก ก-12 TKN(mg/l)**

วันที่	TS = 5%	TS = 2.5 %	TS = 1 %	TS = 0.5 %
5	3,384	1,323	656	195
10	2,602	1,147	520	217
15	2,419	1,132	463	228
20	3,458	1,286	628	235
25	2,863	1,245	525	225
30	3,205	1,387	579	221
35	2,637	1,325	607	232
40	2,532	1,283	615	230
45	2,610	1,245	597	231
50	2,685	1,273	599	223
55	2,652	1,281	603	235
60	2,503	1,232	612	227
65	2,610	1,217	585	212
70	2,631	1,321	587	215
75	2,694	1,225	595	226
80	2,597	1,262	602	210
85	2,589	1,326	611	215
90	2,613	1,379	604	224

**ตารางภาคผนวก ก-13** แสดงค่ากราฟมาตรฐานมีเทนและกราฟมาตรฐานมีเทน

methane standard

Peak#	Ret.Time	Area	Height	Conc.	Units	Mark	Compound		คิดเป็น
							ID#	Compound Name	
1	1.475	229985387	36153493	9.88889	%	S	1	Methane	10%
1	1.83	360098071	47422241	20.08532	%	V	1	Methane	20%
1	1.757	488779593	64992279	30.16959	%	S	1	Methane	30%
1	1.454	612386743	93267667	39.8562	%	S	1	Methane	40%
1	1.695	772902785	1.02E+08	52.43522	%	S	1	Methane	50%

$$Y = aX + b$$

$$a = 7.836611e-008$$

$$b = -8.134166$$

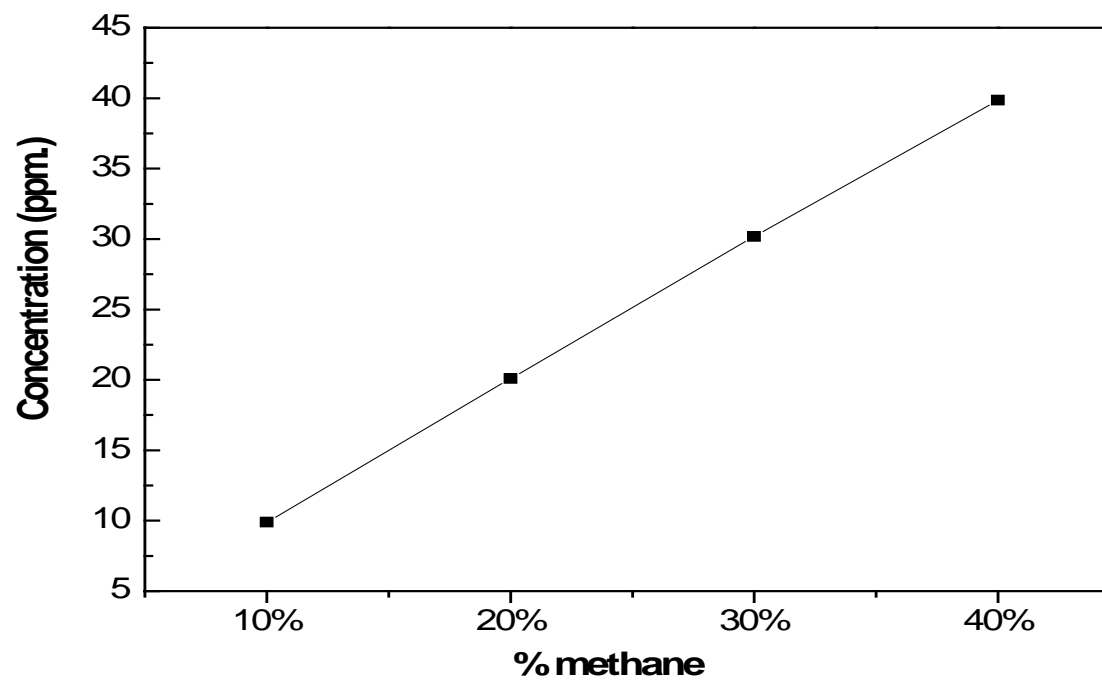
$$R^2 = 0.9998619$$

$$R = 0.9999309$$

$$\text{Mean RF} : 5.642925e-008$$

$$\text{RF SD} : 9.520921e-009$$

$$\text{RF \%RSD} : 16.87231$$



**ตารางภาคผนวก ก – 14** แสดงวันที่เก็บตัวอย่างและค่าของแข็งทั้งหมดของ TS, VS

ค่าของแข็งทั้งหมด TS, VS, SS คอกคววม

วันที่	ของแข็ง ทั้งหมด TS	ของแข็ง ระเหยง่าย VS	ของแข็ง แขวนลอย SS
1			
2			
3	13,255	6,500	7960
4			
5	11,200	5,000	7430
6			
7	11,530	5,400	7660
8			
9	12,080	6,000	7,580
10			
11	12,300	6,700	7,800
12			
13	11,700	5,200	7,680
14			
15	11,600	5,300	7,730
16			
17	12,500	6,100	7,690
18			
19	12,300	6,000	7,880
20			
21	12,700	6,300	7,800
22			
23	12,500	6,200	7,780
24			
25	11,500	5,700	7,700
26			
27	11,830	5,100	7,600
28			
29	11,467	5,000	7,700
30			
31	12,300	6,200	7,500
32			
33	12,745	6,450	7,560
34			
35	12,560	6,220	7,550
36			
37	13,120	6,580	7,580
38			
39	13,150	6,500	7,800
40			
41	13,280	6,470	7,760
42			
43	13,330	6,558	7,780
44			
45	13,300	6,600	7,870
46			
47	13,450	6,700	7960
48			
49	13,400	6,470	7800
50			
51	13,780	6,860	7880

วันที่	ของแข็ง ทั้งหมด TS	ของแข็ง ระเหยง่าย VS	ของแข็ง แขวนลอย SS
52			
53	13520	6,590	7860
54			
55	13630	6,770	7960
56			
57	12800	6,500	7670
58			
59	13530	6,670	7340
60			
61	13400	6,400	7760
62			
63	13,600	6,700	7860
64			
65	13,700	6,570	7770
66	12550	6,280	7440
67	11830	6,450	7380
68	11520	6,680	7750
69	12770	6,500	7690
70	11,870	6,600	7530
71	12,750	6,460	7420
72	12,600	6,320	7520
73	12400	6,500	7550
74	13,210	6700	7730
75	12,850	6500	7800
76	11770	5400	7380
77	11530	6,000	7750

78	12700	6,700	7690
79	12650	5,020	7600
80	11700	5,300	7300
81	12520	6580	7830
82	12290	6530	7870
83	13100	6740	7690
84	13350	6770	7640
85	13230	6580	7590
86	13200	6500	7820
87	13140	6470	7,580
88	13100	6550	7,800
89	13510	6600	7,760
90	13600	6700	7,780
91	13680	6570	7,870
92	13,400	6860	7,660
93	13,200	6590	7800
94	13760	6770	7880
95	14600	6970	8100
96	14350	6930	8060
97	14240	6880	8020
98	14700	7050	8140
99	14320	6930	8060
100	14700	6900	8200
101	14,530	6835	8160
102	15,600	7250	8390
103	15,290	7130	8330
104	15310	7100	8270
105	14,840	6820	8280



ค่าของแข็งทั้งหมด TS, VS, SS คอก CT

วันที่	ของแข็ง ทั้งหมด TS	ของแข็ง ระเหยง่าย VS	ของแข็ง แขวนลอย SS
1			
2			
3	23,300	11,425	13,990
4			
5			
6	22,088	9,860	12,480
7			
8			
9	24,260	11,960	15,110
10			
11			
12	23,150	11,500	14,526
13			
14			
15	24,350	12,263	15,440
16			
17			
18	24,130	12,170	15,640
19			
20			
21	24,570	11,985	15,245
22			
23			
24	24,500	12,152	15,496

วันที่	ของแข็ง ทั้งหมด TS	ของแข็ง ระเหยง่าย VS	ของแข็ง แขวนลอย SS
25			
26			
27	24,788	12,686	15,608
28			
29			
30	25,730	12,402	15,079
31			
32			
33	25,680	12,940	15,983
34			
35			
36	25,740	12,196	15,551
37			
38			
39	26,120	13,112	15,927
40			
41			
42	26,588	13,236	15,204
43			
44			
45	26,870	13,376	15,365
46			
47			
48	27,110	13,262	16,530
49			
50			

วันที่	ของแข็ง ทั้งหมด TS	ของแข็ง ระเหยง่าย VS	ของแข็ง แขวนลอย SS
51	27,600	13,500	16,533
52			
53			
54	27,705	13,540	16,660
55			
56			
57	28,005	13,498	16,412
58			
56			
60	28,470	14,145	17,260
61			
62	28,535	14,441	16,874
63			
64	29,320	14,563	17,123
65			
66	29,710	15,087	16,717
67			
68	30,520	16,290	17,047
69			
70	30,520	16,290	17,047
71			
72	30,890	16,488	17,139
73			
74	32,760	16,775	17,945
75			
76	26,850	13,336	15,680

77			
78	27,110	13,735	15,776
79			
80	27,250	13,502	15,594
81			
82	27,550	13,309	15,760
83			
84	28,708	13,714	14,994
85			
86	28,160	13,941	15,788
87			
89	28,720	13,788	16,026
90			
91	28,920	13,703	16,137
92			
93	28,230	14,024	15,827
94			
95	28,440	13,858	15,975
96			
97	28,510	13,993	15,908
98			
99	28,890	14,073	15,350
100			
101	29,288	14,672	16,054
102			
103	29,130	14,470	16,232
104			
105	29,610	14,715	16,600

**ตารางภาคผนวก ค-16** การเปรียบเทียบปริมาณของแข็งทั้งหมด (TS) ปริมาณของแข็งระเหยง่าย (VS) และปริมาณของแข็งแขวนลอย (SS) ของคอกควบคุมกับคอกที่ใช้ระบบเทคโนโลยีสะอาด

**Group Statistics**

FACTOR		N	Mean	Std. Deviation	Std. Error Mean
TS	Normal	71	13052.35	1013.1595	120.2399
	CT	42	27293.62	2247.7279	346.8320
VS	Normal	71	6405.9577	548.7566	65.1254
	CT	42	13708.40	1628.6373	251.3042
SS	Normal	71	7772.3944	234.5358	27.8343
	CT	42	15960.31	1056.4665	163.0163

**Independent Samples Test**

		Levene's Test for Equality of Variances		t-test for Equality of Means						
		F	Sig.	t	df	Sig. (2-tailed)	Mean Difference	Std. Error Difference	95% Confidence Interval of the Difference	
									Lower	Upper
TS	Equal variances assumed	33.273	.000	-46.145	111	.000	-14241.27	308.6203	-14852.8	-13629.7
	Equal variances not assumed			-38.796	51.016	.000	-14241.27	367.0831	-14978.2	-13504.3
VS	Equal variances assumed	26.538	.000	-34.686	111	.000	-7302.4470	210.5289	-7719.62	-6885.27
	Equal variances not assumed			-28.129	46.569	.000	-7302.4470	259.6057	-7824.83	-6780.06
SS	Equal variances assumed	40.728	.000	-62.916	111	.000	-8187.9152	130.1412	-8445.80	-7930.03
	Equal variances not assumed			-49.511	43.404	.000	-8187.9152	165.3755	-8521.34	-7854.49

**ตารางภาคผนวก ก-17** การทดสอบทางสถิติความแตกต่างของปริมาณน้ำ และน้ำหนักสุกรทั้ง 2

คอก

**Group Statistics**

	HABIT	N	Mean	Std. Deviation	Std. Error Mean
WDR	1.00	66	66.6970	47.4944	5.8462
	2.00	42	141.9524	51.2288	7.9048
WUSE	1.00	66	410.3636	311.3879	38.3292
	2.00	42	577.0476	300.7867	46.4124
WWASH	1.00	66	231.5909	59.1343	7.2789
	2.00	41	169.8049	51.3757	8.0235

**Independent Samples Test**

		Levene's Test for Equality of Variances		t-test for Equality of Means						
		F	Sig.	t	df	Sig. (2-tailed)	Mean Difference	Std. Error Difference	95% Confidence Interval of the Difference	
									Lower	Upper
WDR	Equal variances assumed	2.350	.128	-7.785	106	.000	-75.2554	9.6665	-94.4202	-56.0907
	Equal variances not assumed			-7.654	82.541	.000	-75.2554	9.8317	-94.8119	-55.6989
WUSE	Equal variances assumed	.048	.827	-2.748	106	.007	-166.6840	60.6627	-286.9536	-46.4144
	Equal variances not assumed			-2.769	89.683	.007	-166.6840	60.1933	-286.2743	-47.0936
WWASH	Equal variances assumed	.277	.599	5.518	105	.000	61.7860	11.1963	39.5859	83.9862
	Equal variances not assumed			5.703	93.825	.000	61.7860	10.8333	40.2758	83.2963

**Group Statistics**

	KOK	N	Mean	Std. Deviation	Std. Error Mean
WEIGHT	Normal	79	82.2911	34.4049	3.8709
	CT	79	82.8987	35.5552	4.0003

## Independent Samples Test

		Levene's Test for Equality of Variances		t-test for Equality of Means						
		F	Sig.	t	df	Sig. (2-tailed)	Mean Difference	Std. Error Difference	95% Confidence Interval of the Difference	
									Lower	Upper
WEIGHT	Equal variances assumed	.231	.631	-.109	156	.913	-.6076	5.5665	-11.6030	10.3878
	Equal variances not assumed			-.109	155.832	.913	-.6076	5.5665	-11.6031	10.3879

## Independent Samples Test

		Levene's Test for Equality of Variances		t-test for Equality of Means						
		F	Sig.	t	df	Sig. (2-tailed)	Mean Difference	Std. Error Difference	95% Confidence Interval of the Difference	
									Lower	Upper
Drink	Equal variances assumed	2.350	.128	-7.785	106	.000	-75.2554	9.6665	-94.4202	-56.0907
	Equal variances not assumed			-7.654	82.541	.000	-75.2554	9.8317	-94.8119	-55.6989
Use	Equal variances assumed	.048	.827	-2.748	106	.007	-166.6840	60.6627	-286.9536	-46.4144
	Equal variances not assumed			-2.769	89.683	.007	-166.6840	60.1933	-286.2743	-47.0936
Wash	Equal variances assumed	.277	.599	5.518	105	.000	61.7860	11.1963	39.5859	83.9862
	Equal variances not assumed			5.703	93.825	.000	61.7860	10.8333	40.2758	83.2963

## Group Statistics

KOK		N	Mean	Std. Deviation	Std. Error Mean
WEIGHT	Normal	79	82.2911	34.4049	3.8709
	CT	79	82.8987	35.5552	4.0003

## Independent Samples Test

		Levene's Test for Equality of Variances		t-test for Equality of Means						
		F	Sig.	t	df	Sig. (2-tailed)	Mean Difference	Std. Error Difference	95% Confidence Interval of the Difference	
									Lower	Upper
WEIGHT	Equal variances assumed	.231	.631	-.109	156	.913	-.6076	5.5665	-11.6030	10.3878
	Equal variances not assumed			-.109	155.832	.913	-.6076	5.5665	-11.6031	10.3879

**ตารางภาคผนวก ค-18** การทดสอบทางสถิติร้อยละการเกิดแก๊สมีเทนช่วงเริ่มต้นระบบ 25 วัน  
ที่ความเข้มข้นของของแข็งที่สนใจที่ร้อยละ 5, 1, 0.5 และ 0.2

### ANOVA

METTS

	Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
Between Groups	2290.024	3	763.341	18.553	.000
Within Groups	3949.881	96	41.145		
Total	6239.905	99			

### Multiple Comparisons

Dependent Variable: METTS

	(I) PER1	(J) PER1	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
						Lower Bound	Upper Bound
Tukey HSD	TS 0.2	TS 0.5	-1.990E-03	1.8143	1.000	-4.7456	4.7416
		TS 1.0	-.7917	1.8143	.972	-5.5353	3.9519
		TS 5.0	-11.2908*	1.8143	.000	-16.0345	-6.5472
	TS 0.5	TS 0.2	1.990E-03	1.8143	1.000	-4.7416	4.7456
		TS 1.0	-.7897	1.8143	.972	-5.5333	3.9539
		TS 5.0	-11.2889*	1.8143	.000	-16.0325	-6.5452
	TS 1.0	TS 0.2	.7917	1.8143	.972	-3.9519	5.5353
		TS 0.5	.7897	1.8143	.972	-3.9539	5.5333
		TS 5.0	-10.4992*	1.8143	.000	-15.2428	-5.7555
TS 5.0	TS 0.2	11.2908*	1.8143	.000	6.5472	16.0345	
	TS 0.5	11.2889*	1.8143	.000	6.5452	16.0325	
	TS 1.0	10.4992*	1.8143	.000	5.7555	15.2428	
Tamhane	TS 0.2	TS 0.5	-1.990E-03	1.8143	.136	-4.34E-03	3.570E-04
		TS 1.0	-.7917*	1.8143	.005	-1.3901	-.1932
		TS 5.0	-11.2908*	1.8143	.001	-18.6200	-3.9617
	TS 0.5	TS 0.2	1.990E-03	1.8143	.136	-3.57E-04	4.338E-03
		TS 1.0	-.7897*	1.8143	.005	-1.3882	-.1912
		TS 5.0	-11.2889*	1.8143	.001	-18.6180	-3.9597
	TS 1.0	TS 0.2	.7917*	1.8143	.005	.1932	1.3901
		TS 0.5	.7897*	1.8143	.005	.1912	1.3882
		TS 5.0	-10.4992*	1.8143	.002	-17.8441	-3.1542
	TS 5.0	TS 0.2	11.2908*	1.8143	.001	3.9617	18.6200
		TS 0.5	11.2889*	1.8143	.001	3.9597	18.6180
		TS 1.0	10.4992*	1.8143	.002	3.1542	17.8441

\*. The mean difference is significant at the .05 level.

**ตารางภาคผนวก ก-19** การทดสอบทางสถิติที่ความเข้มข้นของของแข็งที่ร้อยละ 5, 2.5, 1, และ 0.5 ของคอกควบคุมกับคอกที่ใช้ระบบเทคโนโลยีสะอาดที่ระยะเวลา 90 วัน

#### Group Statistics

	FACTOR	N	Mean	Std. Deviation	Std. Error Mean
TS	habit1	71	13052.35	1013.1595	120.2399
	HBCT	42	27293.62	2247.7279	346.8320
VS	habit1	71	6405.9577	548.7566	65.1254
	HBCT	42	13708.40	1628.6373	251.3042
SS	habit1	71	7772.3944	234.5358	27.8343
	HBCT	42	15960.31	1056.4665	163.0163

#### Independent Samples Test

		Levene's Test for Equality of Variances		t-test for Equality of Means						
		F	Sig.	t	df	Sig. (2-tailed)	Mean Difference	Std. Error Difference	95% Confidence Interval of the Difference	
									Lower	Upper
TS	Equal variances assumed	33.273	.000	-46.145	111	.000	-14241.27	308.6203	-14852.8	-13629.7
	Equal variances not assumed			-38.796	51.016	.000	-14241.27	367.0831	-14978.2	-13504.3
VS	Equal variances assumed	26.538	.000	-34.686	111	.000	-7302.4470	210.5289	-7719.62	-6885.27
	Equal variances not assumed			-28.129	46.569	.000	-7302.4470	259.6057	-7824.83	-6780.06
SS	Equal variances assumed	40.728	.000	-62.916	111	.000	-8187.9152	130.1412	-8445.80	-7930.03
	Equal variances not assumed			-49.511	43.404	.000	-8187.9152	165.3755	-8521.34	-7854.49

**ตารางภาคผนวก ค-20** การเปรียบเทียบค่าพารามิเตอร์ต่างๆที่ใช้ในการทดลองกับถังปฏิกรณ์

สองชั้นตอน

**ANOVA**

		Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
CO2	Between Groups	15.252	3	5.084	55.209	.000
	Within Groups	32.782	356	9.208E-02		
	Total	48.033	359			
METHANE	Between Groups	165.080	3	55.027	133.949	.000
	Within Groups	146.246	356	.411		
	Total	311.326	359			
TOTALS	Between Groups	34794.948	3	11598.316	60.771	.000
	Within Groups	67943.630	356	190.853		
	Total	102738.6	359			
VOLS	Between Groups	22697.287	3	7565.762	76.998	.000
	Within Groups	17293.534	176	98.259		
	Total	39990.821	179			
COD	Between Groups	6980.038	3	2326.679	26.526	.000
	Within Groups	31225.927	356	87.713		
	Total	38205.965	359			

**ANOVA**

ALKALIN

	Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
Between Groups	5.5E+07	3	1.8E+07	373.785	.000
Within Groups	8654847	176	49175.267		
Total	6.4E+07	179			

**ANOVA**

	Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.	
BOD	Between Groups	3263.408	3	1087.803	83.820	.000
	Within Groups	882.489	68	12.978		
	Total	4145.897	71			
TKN	Between Groups	6.7E+07	3	2.2E+07	928.326	.000
	Within Groups	1626453	68	23918.426		
	Total	6.8E+07	71			
VFA	Between Groups	1263597	3	421199.1	940.290	.000
	Within Groups	30460.333	68	447.946		
	Total	1294058	71			



## Multiple Comparisons

Tukey HSD

Dependent Variable	(I) TYPE	(J) TYPE	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
						Lower Bound	Upper Bound
CO2	.50	1.00	-.1836*	4.524E-02	.000	-.2998	-6.74E-02
		2.50	-.3395*	4.524E-02	.000	-.4557	-.2233
		5.00	-.5603*	4.524E-02	.000	-.6765	-.4441
	1.00	1	.1836*	4.524E-02	.000	6.735E-02	.2998
		2.50	-.1559*	4.524E-02	.003	-.2721	-3.97E-02
		5.00	-.3767*	4.524E-02	.000	-.4929	-.2605
	2.50	1	.3395*	4.524E-02	.000	.2233	.4557
		1.00	.1559*	4.524E-02	.003	3.969E-02	.2721
		5.00	-.2208*	4.524E-02	.000	-.3370	-.1046
	5.00	1	.5603*	4.524E-02	.000	.4441	.6765
		1.00	.3767*	4.524E-02	.000	.2605	.4929
		2.50	.2208*	4.524E-02	.000	.1046	.3370
METHANE	.50	1.00	-.3784*	9.555E-02	.000	-.6239	-.1329
		2.50	-.9495*	9.555E-02	.000	-1.1949	-.7040
		5.00	-1.7978*	9.555E-02	.000	-2.0432	-1.5523
	1.00	1	.3784*	9.555E-02	.000	.1329	.6239
		2.50	-.5711*	9.555E-02	.000	-.8165	-.3256
		5.00	-1.4194*	9.555E-02	.000	-1.6648	-1.1739
	2.50	1	.9495*	9.555E-02	.000	.7040	1.1949
		1.00	.5711*	9.555E-02	.000	.3256	.8165
		5.00	-.8483*	9.555E-02	.000	-1.0937	-.6028
	5.00	1	1.7978*	9.555E-02	.000	1.5523	2.0432
		1.00	1.4194*	9.555E-02	.000	1.1739	1.6648
		2.50	.8483*	9.555E-02	.000	.6028	1.0937
TOTALS	.50	1.00	7.9121*	2.0594	.001	2.6214	13.2028
		2.50	17.8805*	2.0594	.000	12.5898	23.1712
		5.00	25.9584*	2.0594	.000	20.6677	31.2491
	1.00	1	-7.9121*	2.0594	.001	-13.2028	-2.6214
		2.50	9.9683*	2.0594	.000	4.6776	15.2590
		5.00	18.0463*	2.0594	.000	12.7556	23.3370
	2.50	1	-17.8805*	2.0594	.000	-23.1712	-12.5898
		1.00	-9.9683*	2.0594	.000	-15.2590	-4.6776
		5.00	8.0780*	2.0594	.001	2.7873	13.3687
	5.00	1	-25.9584*	2.0594	.000	-31.2491	-20.6677
		1.00	-18.0463*	2.0594	.000	-23.3370	-12.7556
		2.50	-8.0780*	2.0594	.001	-13.3687	-2.7873
VOLS	.50	1.00	15.4244*	2.0897	.000	10.0557	20.7930
		2.50	23.2753*	2.0897	.000	17.9066	28.6439
		5.00	30.1801*	2.0897	.000	24.8115	35.5488
	1.00	1	-15.4244*	2.0897	.000	-20.7930	-10.0557
		2.50	7.8509*	2.0897	.001	2.4823	13.2196
		5.00	14.7558*	2.0897	.000	9.3871	20.1244
	2.50	1	-23.2753*	2.0897	.000	-28.6439	-17.9066
		1.00	-7.8509*	2.0897	.001	-13.2196	-2.4823
		5.00	6.9049*	2.0897	.005	1.5362	12.2735
	5.00	1	-30.1801*	2.0897	.000	-35.5488	-24.8115
		1.00	-14.7558*	2.0897	.000	-20.1244	-9.3871
		2.50	-6.9049*	2.0897	.005	-12.2735	-1.5362
COD	.50	1.00	7.0368*	1.3961	.000	3.4501	10.6235
		2.50	9.8697*	1.3961	.000	6.2829	13.4564
		5.00	11.5126*	1.3961	.000	7.9259	15.0993
	1.00	1	-7.0368*	1.3961	.000	-10.6235	-3.4501
		2.50	2.8328	1.3961	.177	-.7539	6.4195
		5.00	4.4758*	1.3961	.007	.8891	8.0625
	2.50	1	-9.8697*	1.3961	.000	-13.4564	-6.2829
		1.00	-2.8328	1.3961	.177	-6.4195	.7539
		5.00	1.6430	1.3961	.642	-1.9438	5.2297
	5.00	1	-11.5126*	1.3961	.000	-15.0993	-7.9259
		1.00	-4.4758*	1.3961	.007	-8.0625	-.8891
		2.50	-1.6430	1.3961	.642	-5.2297	1.9438

\*. The mean difference is significant at the .05 level.

### Multiple Comparisons

Dependent Variable: ALKALIN

Tukey HSD

(I) TYPE2	(J) TYPE2	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
.50	1.00	-1025.6667 *	46.7501	.000	-1145.77	-905.5642
	2.50	-1192.0667 *	46.7501	.000	-1312.17	-1071.96
	5.00	-1462.0444 *	46.7501	.000	-1582.15	-1341.94
1.00	.50	1025.6667 *	46.7501	.000	905.5642	1145.7691
	2.50	-166.4000 *	46.7501	.002	-286.5025	-46.2975
	5.00	-436.3778 *	46.7501	.000	-556.4802	-316.2753
2.50	.50	1192.0667 *	46.7501	.000	1071.9642	1312.1691
	1.00	166.4000 *	46.7501	.002	46.2975	286.5025
	5.00	-269.9778 *	46.7501	.000	-390.0802	-149.8753
5.00	.50	1462.0444 *	46.7501	.000	1341.9420	1582.1469
	1.00	436.3778 *	46.7501	.000	316.2753	556.4802
	2.50	269.9778 *	46.7501	.000	149.8753	390.0802

\*. The mean difference is significant at the .05 level.

**ANOVA**

		Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
PERCENTM	Between Groups	34606.974	3	11535.658	67152.542	.000
	Within Groups	13.055	76	.172		
	Total	34620.030	79			
METLDAY	Between Groups	99.904	3	33.301	23687.884	.000
	Within Groups	.107	76	1.406E-03		
	Total	100.011	79			
CO2LDAY	Between Groups	6.505	3	2.168	5012.447	.000
	Within Groups	3.288E-02	76	4.326E-04		
	Total	6.538	79			

**Multiple Comparisons**

Tukey HSD

Dependent Variable	(I) TYPE2	(J) TYPE2	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
						Lower Bound	Upper Bound
PCMET	.50	1.00	15.1378*	2.0426	.000	9.8904	20.3852
		2.50	-29.3422*	2.0426	.000	-34.5896	-24.0948
		5.00	5.7275*	2.0426	.026	.4801	10.9749
	1.00	.50	-15.1378*	2.0426	.000	-20.3852	-9.8904
		2.50	-44.4800*	2.0426	.000	-49.7274	-39.2326
		5.00	-9.4103*	2.0426	.000	-14.6577	-4.1629
	2.50	.50	29.3422*	2.0426	.000	24.0948	34.5896
		1.00	44.4800*	2.0426	.000	39.2326	49.7274
		5.00	35.0697*	2.0426	.000	29.8223	40.3171
	5.00	.50	-5.7275*	2.0426	.026	-10.9749	-.4801
		1.00	9.4103*	2.0426	.000	4.1629	14.6577
		2.50	-35.0697*	2.0426	.000	-40.3171	-29.8223
METLD	.50	1.00	1.0435*	9.229E-02	.000	.8064	1.2806
		2.50	-1.2562*	9.229E-02	.000	-1.4933	-1.0191
		5.00	.6031*	9.229E-02	.000	.3661	.8402
	1.00	.50	-1.0435*	9.229E-02	.000	-1.2806	-.8064
		2.50	-2.2997*	9.229E-02	.000	-2.5368	-2.0626
		5.00	-.4404*	9.229E-02	.000	-.6775	-.2033
	2.50	.50	1.2562*	9.229E-02	.000	1.0191	1.4933
		1.00	2.2997*	9.229E-02	.000	2.0626	2.5368
		5.00	1.8593*	9.229E-02	.000	1.6222	2.0964
	5.00	.50	-.6031*	9.229E-02	.000	-.8402	-.3661
		1.00	.4404*	9.229E-02	.000	.2033	.6775
		2.50	-1.8593*	9.229E-02	.000	-2.0964	-1.6222
CO2LD	.50	1.00	.5987*	3.721E-02	.000	.5031	.6943
		2.50	-.2498*	3.721E-02	.000	-.3454	-.1542
		5.00	.4068*	3.721E-02	.000	.3112	.5024
	1.00	.50	-.5987*	3.721E-02	.000	-.6943	-.5031
		2.50	-.8484*	3.721E-02	.000	-.9440	-.7528
		5.00	-.1919*	3.721E-02	.000	-.2875	-9.63E-02
	2.50	.50	.2498*	3.721E-02	.000	.1542	.3454
		1.00	.8484*	3.721E-02	.000	.7528	.9440
		5.00	.6565*	3.721E-02	.000	.5610	.7521
	5.00	.50	-.4068*	3.721E-02	.000	-.5024	-.3112
		1.00	.1919*	3.721E-02	.000	9.628E-02	.2875
		2.50	-.6565*	3.721E-02	.000	-.7521	-.5610

\*. The mean difference is significant at the .05 level.

**ตารางภาคผนวก ก-22** ตารางทดสอบทางสถิติศึกษาการเกิดปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิดต่อน้ำหนัก TS (gTS/l.day), VS(gVS/l.day), COD (gCOD/l.day) ที่ถูกกำจัด

### ANOVA

#### METLTS

	Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
Between Groups	1.798E-02	3	5.994E-03	1.305	.273
Within Groups	1.617	352	4.595E-03		
Total	1.635	355			

### Multiple Comparisons

Dependent Variable: METLTS

Tukey HSD

(I) TYPE2	(J) TYPE2	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
.50	1.00	-1.461E-02	1.016E-02	.476	-4.07E-02	1.150E-02
	2.50	-8.075E-04	1.016E-02	1.000	-2.69E-02	2.530E-02
	5.00	4.332E-03	1.016E-02	.974	-2.18E-02	3.044E-02
1.00	.50	1.461E-02	1.016E-02	.476	-1.15E-02	4.071E-02
	2.50	1.380E-02	1.016E-02	.526	-1.23E-02	3.990E-02
	5.00	1.894E-02	1.016E-02	.244	-7.17E-03	4.504E-02
2.50	.50	8.075E-04	1.016E-02	1.000	-2.53E-02	2.691E-02
	1.00	-1.380E-02	1.016E-02	.526	-3.99E-02	1.231E-02
	5.00	5.139E-03	1.016E-02	.958	-2.10E-02	3.124E-02
5.00	.50	-4.332E-03	1.016E-02	.974	-3.04E-02	2.177E-02
	1.00	-1.894E-02	1.016E-02	.244	-4.50E-02	7.166E-03
	2.50	-5.139E-03	1.016E-02	.958	-3.12E-02	2.097E-02

### ANOVA

#### METLVS

	Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
Between Groups	.294	3	9.816E-02	6.493	.000
Within Groups	2.661	176	1.512E-02		
Total	2.955	179			

### Multiple Comparisons

Dependent Variable: METLVS

Tukey HSD

(I) TYPE2	(J) TYPE2	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
.50	1.00	-7.964E-02*	2.592E-02	.011	-.1462	-1.31E-02
	2.50	1.587E-02	2.592E-02	.928	-5.07E-02	8.246E-02
	5.00	2.046E-02	2.592E-02	.859	-4.61E-02	8.705E-02
1.00	.50	7.964E-02*	2.592E-02	.011	1.305E-02	.1462
	2.50	9.551E-02*	2.592E-02	.001	2.892E-02	.1621
	5.00	.1001*	2.592E-02	.001	3.351E-02	.1667
2.50	.50	-1.587E-02	2.592E-02	.928	-8.25E-02	5.072E-02
	1.00	-9.551E-02*	2.592E-02	.001	-.1621	-2.89E-02
	5.00	4.592E-03	2.592E-02	.998	-6.20E-02	7.118E-02
5.00	.50	-2.046E-02	2.592E-02	.859	-8.70E-02	4.613E-02
	1.00	-.1001*	2.592E-02	.001	-.1667	-3.35E-02
	2.50	-4.592E-03	2.592E-02	.998	-7.12E-02	6.200E-02

\*. The mean difference is significant at the .05 level.

### ANOVA

METLCOD

	Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
Between Groups	.714	3	.238	18.614	.000
Within Groups	4.500	352	1.278E-02		
Total	5.214	355			

### Multiple Comparisons

Dependent Variable: METLCOD

Tukey HSD

(I) TYPE2	(J) TYPE2	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
.50	1.00	7.949E-02*	1.695E-02	.000	3.595E-02	.1230
	2.50	.1045*	1.695E-02	.000	6.096E-02	.1480
	5.00	.1138*	1.695E-02	.000	7.027E-02	.1574
1.00	.50	-7.949E-02*	1.695E-02	.000	-.1230	-3.59E-02
	2.50	2.501E-02	1.695E-02	.452	-1.85E-02	6.856E-02
	5.00	3.433E-02	1.695E-02	.179	-9.21E-03	7.787E-02
2.50	.50	-.1045*	1.695E-02	.000	-.1480	-6.10E-02
	1.00	-2.501E-02	1.695E-02	.452	-6.86E-02	1.853E-02
	5.00	9.315E-03	1.695E-02	.947	-3.42E-02	5.286E-02
5.00	.50	-.1138*	1.695E-02	.000	-.1574	-7.03E-02
	1.00	-3.433E-02	1.695E-02	.179	-7.79E-02	9.214E-03
	2.50	-9.315E-03	1.695E-02	.947	-5.29E-02	3.423E-02

\*. The mean difference is significant at the .05 level.

ตารางภาคผนวก ก-13 แสดงค่า TS removal ที่ความเข้มข้นของของแข็งทั้งหมดร้อยละ 5

day	ค่า TS feed in	mg/l flow out	dif B-C	%Removal	day	ค่า TS feed in	mg/l flow out	dif B-C	%Removal
1	47,380	0		0	46		21830	27,964	57.74566
2	0.00	41,030	6,350	13.40228	47		21265	28,529	58.91239
3		40,087	7,293	15.39257	48		21540	28,254	58.34451
4		36,680	10,700	22.58337	49		21337	28,457	58.76371
5		36,130	11,250	23.7442	50	50,250	21013	28,781	59.43277
6		33,630	13,750	29.0125	51	0.00199	21,205	28,589	59.03629
7		32,480	14,900	31.439	52		21,530	28,264	58.36516
8		30750	16,630	35.0893	53		20972	28,822	59.51743
9		29981	17,399	36.71189	54		21080	28,714	59.29441
10	51,250	31943	19,307	37.64865	55		21450	28,344	58.53036
11	0.001951	31477	19,773	38.55735	56		21728	27,364	55.54892
12		31441	19,809	38.62755	57		20565	28,527	57.90981
13		31480	19,770	38.5515	58		20080	29,012	58.89436
14		31175	20,075	39.14625	59		19873	29,219	59.31457
15		31060	20,190	39.3705	60	49,092	19665	29,427	59.73681
16		30933	20,317	39.61815	61	0.002037	19291	29,801	60.49603
17		29790	21,460	41.847	62		19380	29,712	60.31536
18		29810	21,440	41.808	63		19271	29,821	60.53663
19		29273	21,977	42.85515	64		19675	29,417	59.71651
20	50,420	29640	20,780	42.9107	65		19595	29,497	59.87891
21	0.001983	29230	21,190	42.02697	66		19175	29,917	60.73151
22		28865	21,555	42.75089	67		19292	29,800	60.494
23		28740	21,680	42.99881	68		19163	29,929	60.75587
24		28537	21,883	43.40143	69		19301	29,791	60.47573
25		28313	22,107	43.8457	70	51074	20100	30974	60.64534
26		27,335	21,075	41.79889	71	0.001958	20200	30874	60.44954
27		27,465	20,945	41.54106	72		20190	30884	60.46912
28		26,162	22,248	44.12535	73		20300	30774	60.25375
29		26,183	22,227	44.0837	74		20201	30873	60.44759
30	48,410	26,430	21,980	46.3778	75		20310	30764	60.23417
31	0.002066	25,730	22,680	46.84982	76		20139	30935	60.56898
32		25,520	22,890	47.28362	77		20190	30884	60.46912
33		25,150	23,260	48.04792	78		20200	30874	60.44954
34		25,831	22,579	46.64119	79		20123	30951	60.60031
35		25,331	24,919	51.4749	80	51050	20169	30905	60.51024
36		25,017	25,233	52.12353	81	0.001959	20076	30998	60.69233
37		24541	25,709	53.1068	82		20130	30944	60.5866
38		24180	26,070	53.85251	83		20122	30952	60.60226
39		23225	27,025	55.82524	84		20121	30953	60.60422
40	49,220	21990	28,260	55.107	85		20120	30930	60.58766
41	0.002032	21273	28,977	56.50515	86		20130	30920	60.56807
42		21890	28,360	55.302	87		20120	30930	60.58766
43		21310	28,940	56.433	88		20133	30917	60.56219
44		21013	29,237	57.01215	89		20125	30925	60.57786
45		21140	28,080	57.9852	90		20131	30919	60.56611

ตารางภาคผนวก ก-14 แสดงค่า TS removal ที่ความเข้มข้นของของแข็งทั้งหมดร้อยละ

day	ค่า TS feed in	mg/l flow out	Dif B-C	%Removal	day	ค่า TS feed in	mg/l flow out	Dif B-C	%Removal
1	25,521	0		0	46		8552	16658	66.07695
2	0.003918	21590	3,931	15.403	47		8405	16805	66.66006
3		21575	3,946	15.46178	48		8427	16783	66.57279
4		19733	5,788	22.67936	49		8520	16690	66.20389
5		19070	6,451	25.27722	50	25283	8183	17100	67.63438
6		18039	7,482	29.31703	51	0.003955	7959	17324	68.52035
7		17153	8,368	32.78868	52		7965	17318	68.49662
8		16980	8,541	33.46656	53		7938	17272	68.31468
9		16831	8,690	34.05039	54		7940	17343	68.59555
10	25,450	16070	9,380	36.85658	55		7754	17529	69.33117
11	0.003929	15704	9,746	38.2947	56		7756	17527	69.32326
12		15105	10,345	40.64833	57		7740	17543	69.38654
13		15731	9,719	38.18861	58		7710	17573	69.5052
14		15162	10,288	40.42436	59		7754	17456	69.04244
15		14539	10,911	42.8723	60	25177	7721	17456	69.33312
16		13060	12,390	48.68369	61	0.003972	7738	17439	69.2656
17		12968	12,482	49.04519	62		7732	17445	69.28943
18		12102	13,348	52.44794	63		7735	17475	69.40859
19		11775	13,675	53.73281	64		7740	17437	69.25766
20	25,752	11027	14,725	57.18002	65		7741	17436	69.25368
21		11015	14,737	57.22662	66		7743	17434	69.24574
22	0.003883	10718	15,034	58.37993	67		7742	17435	69.24971
23		10913	14,839	57.62271	68		7763	17414	69.1663
24		10612	15,140	58.79155	69		7721	17456	69.33312
25		10678	15,074	58.53526	70	25180	7732	17448	69.29309
26		10835	14,917	57.9256	71	0.003971	7712	17468	69.37252
27		10885	14,867	57.73144	72		7731	17449	69.29706
28		10841	14,911	57.9023	73		7721	17459	69.33678
29		11203	14,549	56.49658	74		7730	17450	69.30103
30	25103	10877	14,875	57.7625	75		7732	17448	69.29309
31	0.003984	10762	14,341	57.12866	76		7743	17437	69.2494
32		10820	14,283	56.89762	77		7753	17427	69.20969
33		10656	14,447	57.55092	78		7723	17457	69.32883
34		10520	14,583	58.09269	79		7743	17437	69.2494
35		10507	14,596	58.14448	80	25170	7698	17472	69.41597
36		10670	14,433	57.49515	81	0.003973	7680	17490	69.48749
37		10401	14702	58.56674	82		7688	17482	69.4557
38		10191	14912	59.40329	83		7686	17484	69.46365
39		10050	15053	59.96498	84		7685	17485	69.46762
40	25210	10019	15191	60.25783	85		7688	17482	69.4557
41	0.003967	10083	15127	60.00397	86		7684	17486	69.47159
42		9927	15283	60.62277	87		7655	17515	69.58681
43		9783	15427	61.19397	88		7681	17489	69.48351
44		9121	16089	63.81991	89		7680	17490	69.48749
45		8633	16577	65.75565	90		7678	17492	69.49543



ตารางภาคผนวก ก-15 แสดงค่า TS removal ที่ความเข้มข้นของของแข็งทั้งหมดร้อยละ 1

day	ค่า TS feed in	mg/l flow out	Dif B-C	%Removal	day	ค่า TS feed in	mg/l flow out	Dif B-C	%Removal
1	11,821	0		0	46		2721	9024	76.83269
2	0.00846	9540	2,281	20.36477	47		2891	8854	75.38527
3		8975	2,846	25.40909	48		2690	9055	77.09664
4		8693	3,128	27.92678	49		2610	9135	77.77778
5		7970	3,851	34.38173	50	12180	2897	9283	76.21511
6		7519	4,302	38.40826	51	0.00821	2759	9421	77.34811
7		6753	5,068	45.2471	52		2651	9529	78.23481
8		6080	5,741	51.25565	53		2643	9537	78.30049
9		5631	6,190	55.26432	54		2773	9407	77.23317
10	11,450	5660	5,790	55.40451	55		2675	9505	78.03777
11	0.008734	5644	5,806	55.55761	56		2613	9567	78.5468
12		5685	5,765	55.16529	57		2645	9535	78.28407
13		5431	6,019	57.59581	58		2657	9523	78.18555
14		5462	5,988	57.29917	59		2744	9436	77.47126
15		5189	6,261	59.91151	60	11385	2570	9610	78.89984
16		5306	6,144	58.79194	61	0.008783	2540	8845	77.68994
17		5168	6,282	60.11246	62		2380	9005	79.0953
18		4952	6,498	62.17936	63		2350	9035	79.35881
19		4875	6,575	62.91618	64		2310	9075	79.71014
20	11,752	4770	6,680	63.92092	65		2330	9055	79.53448
21	0.008509	4315	7,437	63.28143	66		2335	9050	79.49056
22		4418	7,334	62.40501	67		2310	9075	79.71014
23		4103	7,649	65.08534	68		2346	9039	79.39394
24		3912	7,840	66.71056	69		2350	9035	79.35881
25		3978	7,774	66.14897	70	11255	2360	9025	79.27097
26		4207	7,545	64.20041	71	0.008885	2310	8945	79.47579
27		4210	7,542	64.17488	72		2302	8953	79.54687
28		4161	7,591	64.59182	73		2311	8944	79.4669
29		3953	7,799	66.36169	74		2308	8947	79.49356
30	12103	3983	7,769	66.10642	75		2312	8943	79.45802
31	0.008262	4062	8,041	66.6028	76		2309	8946	79.48467
32		4420	7,683	63.63752	77		2314	8941	79.44025
33		4416	7,687	63.67065	78		2313	8942	79.44913
34		4430	7,673	63.55469	79		2321	8934	79.37805
35		4227	7,876	65.23612	80	11318	2313	9005	79.56353
36		3870	8,233	68.19312	81	0.008835	2311	9007	79.5812
37		3721	8382	69.25963	82		2305	9013	79.63421
38		3871	8232	68.18483	83		2315	9003	79.54586
39		3850	8253	68.35877	84		2302	9016	79.66072
40	11745	3410	8335	70.96637	85		2309	9009	79.59887
41	0.008514	3120	8625	73.4355	86		2303	9015	79.65188
42		3170	8575	73.00979	87		2304	9014	79.64305
43		3010	8735	74.37207	88		2302	9016	79.66072
44		3150	8595	73.18008	89		2306	9012	79.62538
45		2859	8886	75.65773	90		2310	9008	79.59003

ตารางภาคผนวก ก-16 แสดงค่า TS removal ที่ความเข้มข้นของของแข็งทั้งหมดร้อยละ 0.5

day	ค่า TS feed in	flow out	Dif B-C	%Removal	day	ค่า TS feed in	flow out	Dif B-C	%Removal
1	5,150	0		0	46		1121	4,117	78.5987
2	0.019417	3420	1,730	32.3337	47		1053	4,185	79.89691
3		3305	1,845	34.48305	48		981	4,257	81.27148
4		2081	3,069	57.35961	49	5216	891	4,347	82.98969
5		1764	3,386	63.28434	50	0.019172	987	4,229	81.07745
6		1860	3,290	61.4901	51		965	4,251	81.49923
7		1912	3,238	60.51822	52		938	4,278	82.01687
8		1863	3,287	61.43403	53		868	4,348	83.3589
9		1871	3,279	61.28451	54		863	4,353	83.45475
10	5,125	1752	3,373	65.16636	55		857	4,359	83.56979
11	0.019512	1832	3,293	63.62076	56		852	4,364	83.66564
12		1745	3,380	65.3016	57		861	4,355	83.4931
13		1690	3,435	66.3642	58		875	4,341	83.22469
14		1610	3,515	67.9098	59	5265	835	4,381	83.99156
15		1635	3,490	67.4268	60	0.018993	833	4,432	84.17854
16		1520	3,605	69.6486	61		861	4,404	83.64672
17		1512	3,613	69.80316	62		842	4,423	84.0076
18		1535	3,590	69.3588	63		843	4,422	83.9886
19		1420	3,705	71.5806	64		824	4,441	84.34948
20	5,207	1448	3,759	72.13521	65		827	4,438	84.2925
21	0.019205	1330	3,877	74.39963	66		835	4,430	84.14055
22		1327	3,880	74.4572	67		828	4,437	84.2735
23		1315	3,892	74.68748	68		814	4,451	84.53941
24		1183	4,024	77.22056	69		808	4,457	84.65337
25		1215	3,992	76.60648	70	5193	798	4,395	84.63316
26		1120	4,087	78.42953	71	0.019257	803	4390	84.53688
27		1082	4,125	79.15875	72		813	4380	84.34431
28		1046	4,161	79.84959	73		811	4382	84.38282
29		1103	4,104	78.75576	74		820	4373	84.20951
30	5277	1242	3,965	76.08835	75		822	4371	84.171
31	0.01895	1165	4,112	77.9224	76		825	4368	84.11323
32		1136	4,141	78.47195	77		826	4367	84.09397
33		1202	4,075	77.22125	78		797	4396	84.65242
34		1029	4,248	80.4996	79		798	4395	84.63316
35		1083	4,194	79.4763	80	5180	798	4382	84.59459
36		1225	4,052	76.7854	81	0.019305	803	4377	84.49807
37		1193	4,084	78.37196	82		797	4383	84.6139
38		1128	4,149	79.61931	83		795	4385	84.65251
39		1241	4,036	77.45084	84		799	4381	84.57529
40	5238	1101	4,137	78.98053	85		796	4384	84.6332
41	0.019091	1132	4,106	78.3887	86		797	4383	84.6139
42		1173	4,065	77.60596	87		795	4385	84.65251
43		1253	3,985	76.07866	88		797	4383	84.6139
44		1120	4,118	78.61779	89		798	4382	84.59459
45		1100	4,138	78.99962	90		810	4370	84.36293

ตารางภาคผนวก ก-17 ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิด ต่อน้ำหนัก TS (gTS / l.d.) ที่ถูกกำจัด

day	TS 5%	TS 2.5%	TS 1%	TS 0.5%	day	TS 5%	TS 2.5%	TS 1%	TS 0.5%
1					46	0.20097	0.19438	0.207317	0.235946815
2	0.073655	0.100675	0.141954	0.124778	47	0.200769	0.19482	0.215361	0.232113031
3	0.103596	0.10941	0.139056	0.117	48	0.204063	0.197219	0.214554	0.219735851
4	0.087422	0.074591	0.092014	0.058614	49	0.209029	0.200474	0.212675	0.223462856
5	0.086346	0.072502	0.121451	0.074378	50	0.210455	0.197771	0.21316	0.238205381
6	0.081113	0.052894	0.091993	0.065612	51	0.217034	0.199367	0.213856	0.236972608
7	0.070023	0.055892	0.085187	0.066666	52	0.223479	0.201514	0.211433	0.227067096
8	0.073556	0.088459	0.068934	0.076618	53	0.220338	0.204134	0.215028	0.231685961
9	0.078576	0.070382	0.075559	0.065833	54	0.226298	0.205372	0.221824	0.239684833
10	0.076401	0.06904	0.074565	0.074664	55	0.240973	0.229875	0.219537	0.255862151
11	0.081879	0.099671	0.111539	0.098329	56	0.240604	0.229901	0.223755	0.239080677
12	0.087179	0.086944	0.09361	0.117087	57	0.234578	0.235844	0.233939	0.247835958
13	0.085531	0.099948	0.107592	0.094264	58	0.231897	0.237489	0.230456	0.240347403
14	0.094984	0.111905	0.114157	0.11259	59	0.236411	0.243203	0.244019	0.238152951
15	0.105135	0.122002	0.120672	0.123705	60	0.23963	0.247325	0.235857	0.251647815
16	0.111561	0.124861	0.146393	0.129739	61	0.247488	0.253755	0.260323	0.253247756
17	0.119031	0.141235	0.160358	0.129451	62	0.244597	0.259855	0.259693	0.244025683
18	0.125854	0.142854	0.160564	0.140302	63	0.246116	0.263526	0.266795	0.235944839
19	0.142424	0.149961	0.169628	0.135947	64	0.265395	0.259974	0.269584	0.251137833
20	0.136777	0.149041	0.188505	0.143566	65	0.262236	0.262052	0.266206	0.235094204
21	0.127339	0.141596	0.198343	0.148476	66	0.262162	0.270337	0.274304	0.227397417
22	0.153557	0.148371	0.161884	0.148361	67	0.269228	0.266194	0.281477	0.251364236
23	0.134418	0.150321	0.174032	0.157147	68	0.27528	0.278912	0.278618	0.242490586
24	0.156188	0.149708	0.174381	0.151993	69	0.27414	0.282363	0.282723	0.234092007
25	0.135076	0.152751	0.161978	0.153211	70	0.272962	0.288678	0.287023	0.253766352
26	0.162176	0.159182	0.185967	0.158452	71	0.269185	0.290407	0.285568	0.262250714
27	0.164901	0.162137	0.186041	0.156993	72	0.273757	0.2866	0.29335	0.254635415
28	0.160094	0.164072	0.18958	0.164281	73	0.28175	0.282314	0.2856	0.262729492
29	0.181288	0.170627	0.189137	0.175329	74	0.276185	0.286583	0.285504	0.263270212
30	0.175141	0.169306	0.189867	0.172402	75	0.280672	0.288678	0.289655	0.255159715
31	0.17608	0.180628	0.187919	0.174988	76	0.28261	0.280607	0.293579	0.255334962
32	0.171322	0.18388	0.201358	0.182451	77	0.274922	0.293155	0.293743	0.246526903
33	0.173237	0.184283	0.201253	0.185406	78	0.278507	0.284407	0.297734	0.253708625
34	0.186429	0.185031	0.206309	0.186324	79	0.281301	0.286797	0.302028	0.286510397
35	0.174697	0.179937	0.20556	0.197302	80	0.273571	0.286222	0.303641	0.279150086
36	0.175375	0.186954	0.196646	0.195337	81	0.276232	0.287985	0.311563	0.271249293
37	0.176326	0.193322	0.197443	0.202616	82	0.280202	0.292232	0.307364	0.279086396
38	0.178025	0.193012	0.205411	0.199442	83	0.276643	0.290141	0.307705	0.270754425
39	0.175727	0.193595	0.204888	0.21394	84	0.282446	0.292182	0.311252	0.262789463
40	0.171867	0.194204	0.207189	0.20002	85	0.280329	0.286059	0.315487	0.287229287
41	0.171339	0.199783	0.204394	0.210292	86	0.273438	0.288051	0.315277	0.279086396
42	0.178873	0.195389	0.209781	0.221264	87	0.282656	0.289628	0.319303	0.270754425
43	0.179017	0.200562	0.205939	0.225706	88	0.281611	0.288001	0.315242	0.28729482
44	0.18089	0.194546	0.213479	0.227153	89	0.278048	0.290042	0.315382	0.262729492
45	0.192188	0.190989	0.210537	0.234749	90	0.282756	0.292065	0.319516	0.271683789

**ตารางภาคผนวก ก-18 ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิด ต่อน้ำหนัก VS (gVS / l.d.) ที่ถูกกำจัด**

day	TS 5%	TS 2.5%	TS 1%	TS 0.5%	day	TS 5%	TS 2.5%	TS 1%	TS 0.5%
1					46	0.285137	0.300369	0.435381	0.390117685
2	0.100087	0.077904	0.119703	0.088	47				
3					48	0.292485	0.30333	0.444879	0.375819814
4	0.161529	0.092073	0.108041	0.074089	49				
5					50	0.295765	0.31253	0.447583	0.404404077
6	0.218601	0.074854	0.132006	0.092014	51				
7					52	0.309345	0.320049	0.444559	0.395035802
8	0.205241	0.135667	0.132536	0.099858	53				
9					54	0.319167	0.32761	0.450593	0.424989033
10	0.165572	0.111061	0.142438	0.103767	55				
11					56	0.326339	0.370527	0.4712	0.424989033
12	0.180188	0.149508	0.167806	0.157357	57				
13					58	0.336946	0.380541	0.471355	0.425509003
14	0.206432	0.162863	0.203808	0.157545	59				
15					60	0.347849	0.393484	0.489543	0.452088819
16	0.178485	0.211026	0.273302	0.182058	61				
17					62	0.359313	0.413761	0.498729	0.421611561
18	0.21975	0.2469	0.321327	0.194024	63				
19					64	0.389072	0.416422	0.49108	0.436347072
20	0.245294	0.273304	0.317662	0.210231	65				
21					66	0.386855	0.423683	0.533745	0.392125557
22	0.265709	0.272025	0.29007	0.226096	67				
23					68	0.406937	0.438394	0.536064	0.421282434
24	0.246866	0.260887	0.332558	0.237245	69				
25					70	0.430266	0.462266	0.558633	0.432288029
26	0.249899	0.260364	0.335917	0.254358	71				
27					72	0.436914	0.450164	0.559633	0.448092855
28	0.239721	0.268813	0.355246	0.265982	73				
29					74	0.433266	0.45061	0.53529	0.462733375
30	0.258345	0.245485	0.366024	0.266396	75				
31					76	0.440474	0.440806	0.558325	0.447553417
32	0.25397	0.252559	0.380387	0.305264	77				
33					78	0.435219	0.449109	0.564892	0.447553417
34	0.267635	0.254895	0.381816	0.320577	79				
35					80	0.429086	0.460062	0.570833	0.458828085
36	0.289534	0.255958	0.397103	0.315718	81				
37					82	0.446937	0.470511	0.589544	0.460382264
38	0.272845	0.269368	0.408638	0.327327	83				
39					84	0.448796	0.470338	0.591162	0.432000239
40	0.285637	0.271179	0.411564	0.332056	85				
41					86	0.434913	0.464226	0.587722	0.460209058
42	0.268262	0.276878	0.419025	0.360785	87				
43					88	0.449951	0.463799	0.598867	0.472500261
44	0.288968	0.287767	0.429909	0.375518	89				
45					90	0.448611	0.470945	0.606192	0.446169919

ตารางภาคผนวก ค-18 ปริมาณแก๊สมีเทนที่เกิด ต่อน้ำหนัก COD (gCOD / l.d.) ที่ถูกกำจัด

day	TS 5%	TS 2.5%	TS 1%	TS 0.5%	day	TS 5%	TS 2.5%	TS 1%	TS 0.5%
1					46	0.253608	0.238314	0.274597	0.390431
2	0.024554	0.038674	0.025336	0.128338	47	0.257915	0.240555	0.280248	0.392482
3	0.037639	0.042046	0.075425	0.115005	48	0.259843	0.243592	0.285159	0.377488
4	0.045048	0.041074	0.053399	0.081619	49	0.240563	0.246858	0.281604	0.392324
5	0.046756	0.044215	0.087308	0.113035	50	0.245251	0.251329	0.286777	0.416269
6	0.051361	0.037233	0.073179	0.094761	51	0.251518	0.256163	0.291949	0.417131
7	0.047792	0.044094	0.078697	0.093814	52	0.253654	0.256359	0.291907	0.4024
8	0.055924	0.070922	0.072856	0.106263	53	0.25601	0.259536	0.297076	0.417649
9	0.063218	0.054992	0.085022	0.090623	54	0.263196	0.262416	0.302245	0.432925
10	0.0695	0.056997	0.080517	0.113443	55	0.276933	0.295438	0.30207	0.463166
11	0.075927	0.08466	0.120505	0.137728	56	0.268884	0.296831	0.309927	0.433644
12	0.080296	0.077772	0.098749	0.171247	57	0.273069	0.304132	0.322808	0.448784
13	0.076628	0.082433	0.118088	0.141768	58	0.274179	0.305117	0.31751	0.434186
14	0.085943	0.097492	0.117675	0.169487	59	0.307898	0.311174	0.333222	0.434547
15	0.094991	0.113127	0.126618	0.183481	60	0.314186	0.316471	0.327305	0.458595
16	0.101531	0.130452	0.146036	0.199961	61	0.328145	0.326803	0.332308	0.457842
17	0.114286	0.145598	0.16227	0.19894	62	0.323314	0.334749	0.337549	0.442891
18	0.120434	0.156514	0.168745	0.211277	63	0.325993	0.340263	0.347784	0.427952
19	0.138455	0.167707	0.179079	0.210571	64	0.347601	0.334872	0.352924	0.457279
20	0.134499	0.170496	0.197617	0.217694	65	0.344122	0.33758	0.347835	0.428656
21	0.127912	0.160269	0.226239	0.232582	66	0.348149	0.348187	0.357959	0.41134
22	0.156609	0.173143	0.183134	0.232394	67	0.35596	0.340431	0.368282	0.45653
23	0.137851	0.172474	0.203761	0.246223	68	0.366415	0.356291	0.363043	0.441261
24	0.162407	0.17512	0.207678	0.243091	69	0.363135	0.361623	0.368495	0.428304
25	0.141974	0.175567	0.190357	0.242513	70	0.346491	0.369244	0.373631	0.465097
26	0.162215	0.181053	0.205435	0.258521	71	0.344261	0.371908	0.368867	0.480903
27	0.164125	0.183937	0.20619	0.257186	72	0.347216	0.366821	0.378711	0.46471
28	0.167487	0.186982	0.211384	0.272774	73	0.355643	0.362048	0.368176	0.480702
29	0.187618	0.189067	0.2167	0.286902	74	0.34844	0.367091	0.368229	0.4795
30	0.168694	0.191355	0.214807	0.272992	75	0.353573	0.369027	0.373577	0.463166
31	0.175469	0.194386	0.219375	0.286673	76	0.358154	0.360146	0.379039	0.464323
32	0.17249	0.196997	0.224566	0.30428	77	0.349483	0.375952	0.378929	0.478107
33	0.177175	0.198312	0.223981	0.305511	78	0.356716	0.365577	0.384009	0.464323
34	0.185312	0.201172	0.229688	0.319413	79	0.362532	0.36763	0.392711	0.525548
35	0.191648	0.193413	0.234398	0.334337	80	0.351226	0.36809	0.397773	0.502562
36	0.19118	0.199211	0.23484	0.320188	81	0.353128	0.370112	0.407944	0.486581
37	0.195953	0.209264	0.240163	0.334337	82	0.359745	0.376145	0.402831	0.501532
38	0.199583	0.212398	0.245563	0.333528	83	0.353434	0.372673	0.402246	0.486183
39	0.222855	0.213665	0.249475	0.34831	84	0.359154	0.376118	0.407234	0.472805
40	0.226316	0.216939	0.253735	0.333932	85	0.357742	0.368036	0.412574	0.516918
41	0.231885	0.222427	0.259746	0.349155	86	0.347259	0.370248	0.412275	0.501737
42	0.236749	0.219827	0.264307	0.364145	87	0.359923	0.373359	0.417675	0.486183
43	0.240865	0.227622	0.264152	0.362384	88	0.359374	0.368299	0.412335	0.514805
44	0.244474	0.230421	0.269554	0.37582	89	0.352403	0.371554	0.413414	0.471064
45	0.24959	0.233259	0.274678	0.390903	90	0.35833	0.376062	0.418404	0.488584

### ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์

นางสาวบัณฑิตา บัวจันทร์ เกิดเมื่อวันที่ 12 กุมภาพันธ์ พุทธศักราช 2527 จบการศึกษาปริญญาตรีวิทยาศาสตร์บัณฑิต สาขาเคมีทรัพยากรสิ่งแวดล้อม สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบังในปีการศึกษา 2549 และเข้าศึกษาต่อในหลักสูตรวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัยในปีการศึกษา 2551 จนสำเร็จการศึกษาในปีการศึกษา 2554