

บทที่ 1

บทนำ

1. บทนำต้นเรื่อง

ปลาดمن้ำมันเป็นพืชเศรษฐกิจที่สำคัญของภาคใต้โดยจังหวัดที่มีการปลูกมากที่สุดคือ กระนี่ สุราษฎร์ธานี ชุมพร ตรัง สตูล และสงขลา ตามลำดับ ซึ่งมีผลปลายน้ำ 3.48 ล้านตันต่อปี คิดเป็นมูลค่าของผลผลิต 4,176 ล้านบาทต่อปี ขั้นตอนการผลิตน้ำมันปลาดمن้ำ โดยผลปลายน้ำ ประมาณร้อยละ 80 จะถูกป้อนเข้าสู่โรงงานสกัดน้ำมันปลาดمن้ำแบบมาตรฐาน (หีบเปียก) ซึ่งมีอยู่ 40 โรงงาน คิดเป็นปริมาณ 2.80 ล้านตันต่อปี ส่วนที่เหลืออีกร้อยละ 20 จะเข้าโรงงานสกัดน้ำมันปลาดمن้ำแบบอื่นๆ หรือ หีบแห้ง (สำนักนโยบายและแผนพลังงาน กระทรวงพลังงาน, 2546) โดยผลปลายน้ำ 1 ตัน จะสามารถสกัดน้ำมันปลาดمن้ำได้ร้อยละ 16 หรือ 230 ลิตร และมีน้ำเสียเกิดขึ้นประมาณ 0.40 ลูกบาศก์เมตร ดังนั้น โรงงานสกัดน้ำมันปลาดمن้ำที่มีกำลังการผลิต 30 ตันผลปลายน้ำต่อชั่วโมง จะมีน้ำเสียประมาณ 300 ลูกบาศก์เมตรต่อวัน ซึ่งเกิดจากการนึ่งผลปลายน้ำโดยเครื่องดีแคนเตอร์ (Decanter) น้ำเสียที่เกิดขึ้นซึ่งมีการปนเปื้อนของไขมัน และสารอินทรีย์อยู่มากหากโรงงานไม่มีการบำบัดที่ดีพอจะก่อให้เกิดกลิ่นเหม็นรบกวน เมื่อปล่อยลงสู่แหล่งน้ำสาธารณะ ก็จะมีผลกระทบต่อสิ่งมีชีวิตในน้ำและสิ่งแวดล้อมได้ (อารีย์ กังแซ, 2536)

การบำบัดน้ำเสียแบบไร้อากาศระบบปิดซึ่งได้รับการยอมรับว่ามีข้อได้เปรียบกว่าระบบที่ต้องการอากาศเนื่องจากสามารถประทับด้วยการเติมอากาศและมีการเปลี่ยนของเสียสารอินทรีย์ไปเป็นก๊าซมีเทนอย่างรวดเร็วซึ่งสามารถดำเนินไปใช้เป็นเชื้อเพลิงได้ และมีความต้องการสารอาหารในการสร้างผลผลิตจากมวลเซลล์ตัว (Nagatsuta-cho and Yokohama, 1999) สำหรับการเลือกใช้ถังปฏิกรณ์แต่ละชนิดขึ้นกับคุณลักษณะและปริมาณน้ำเสีย เนื่องจากน้ำเสียโรงงานอุตสาหกรรมผลิตน้ำมันปลาดمن้ำพบว่าโดยทั่วไปมักมีการปนเปื้อนของสารอินทรีย์ และของแข็งทึบหมุดในปริมาณสูงทำให้การใช้ถังปฏิกรณ์แบบถังเดียวในการผลิตก๊าซชีวภาพอาจต้องใช้เวลาในการผลิตก๊าซและการบำบัดน้ำเสียนานเป็นผลให้อัตราการผลิตก๊าซชีวภาพต่ำ ในขณะที่การเลือกใช้ถังปฏิกรณ์แบบสองถังซึ่งมีการแยกถังผลิตกรดและถังผลิตมีเทนออกจากกันโดยถังปฏิกรณ์แรกจะส่งเสริมให้มีการสร้างกรดไขมันระเหยง่าย (Volatile Fatty Acids; VFA) จากการบ่อยสลายสารอินทรีย์โมเลกุลใหญ่ ในขณะที่จุลินทรีย์ที่มีอยู่ในถังปฏิกรณ์ที่สองจะใช้

กรดไขมันระเหยง่ายที่ถูกสร้างขึ้นจากถังปฏิกรณ์แรกในการผลิตก๊าซมีเทนต่อไป เนื่องจากจุลินทรีย์สร้างกรดและผลิตก๊าซมีเทนนั้นมีสภาวะที่เหมาะสมต่อการเจริญและการสร้างผลผลิตที่ต่างกัน ดังนั้นการเลือกใช้ถังปฏิกรณ์แบบสองขั้นตอนโดยแยกกระบวนการทั้งสองออกจากกัน ทำให้การควบคุมสภาวะที่เหมาะสมสำหรับจุลินทรีย์ผลิตกรดและสร้างมีเทนทำได้ง่ายกว่าการใช้ถังปฏิกรณ์เพียงถังเดียวซึ่งเป็นการเพิ่มประสิทธิภาพในการผลิตมีเทน สำหรับถังปฏิกรณ์ชนิด Up-flow Anaerobic Sludge Blanket (UASB) ซึ่งเป็นถังปฏิกรณ์ที่มีประสิทธิภาพในการกำจัดของแข็งทั้งหมดและสามารถรองรับภาระสารอินทรีย์ได้สูง นอกจากนี้ยังมีรายงานการนำถังปฏิกรณ์ชนิดนี้สำหรับใช้เป็นถังผลิตกรดในการบำบัดน้ำเสียโรงงานสกัดน้ำมันปาล์ม (Borja *et al.*, 1996) ซึ่งรายงานว่าสามารถให้ผลผลิตกรดได้ในปริมาณที่สูง ในขณะที่ถังปฏิกรณ์ชนิด Up-flow Anaerobic Filter (UFAF) ซึ่งมีวัสดุตัวกลางอยู่ภายในทำให้จุลินทรีย์ผลิตมีเทนที่อยู่ภายนอกถังปฏิกรณ์สามารถเจริญเติบโตทำการสูญเสียจุลินทรีย์ออกจากระบบ สำหรับการใช้ถังปฏิกรณ์แบบสองขั้นตอนที่มีการเชื่อมต่อแบบอนุกรมระหว่างถังปฏิกรณ์ UASB และถังปฏิกรณ์ UFAF ในการบำบัดน้ำเสียจากโรงงานสกัดน้ำมันปาล์มจึงเป็นแนวทางหนึ่งในการลดความพิษให้กับสิ่งแวดล้อมและได้ก๊าซมีเทนซึ่งสามารถนำไปใช้เป็นเชื้อเพลิงทดแทนให้กับโรงงานได้

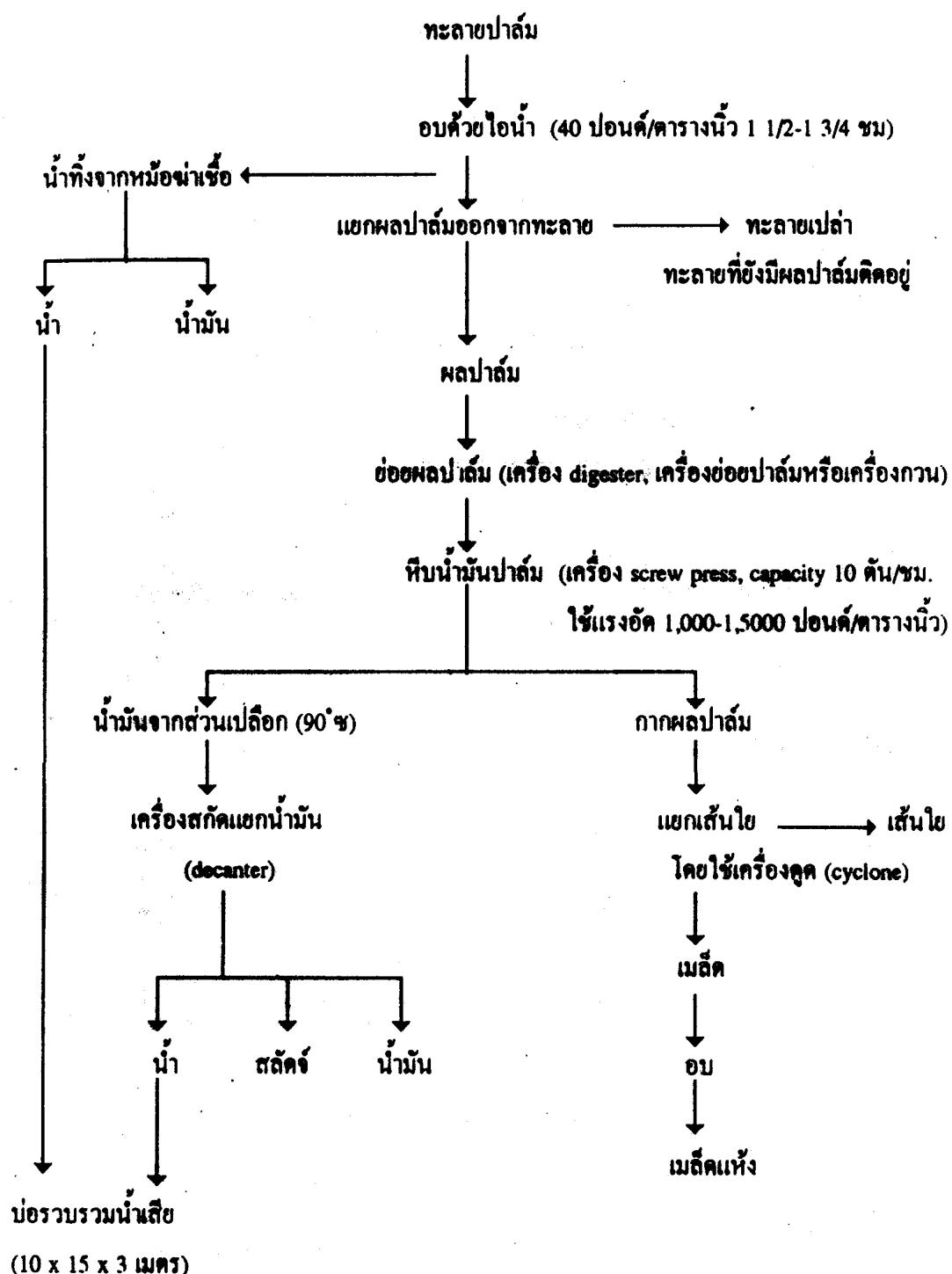
2. ตรวจเอกสาร

2.1. แหล่งที่มาและคุณสมบัติของน้ำมันปาล์ม

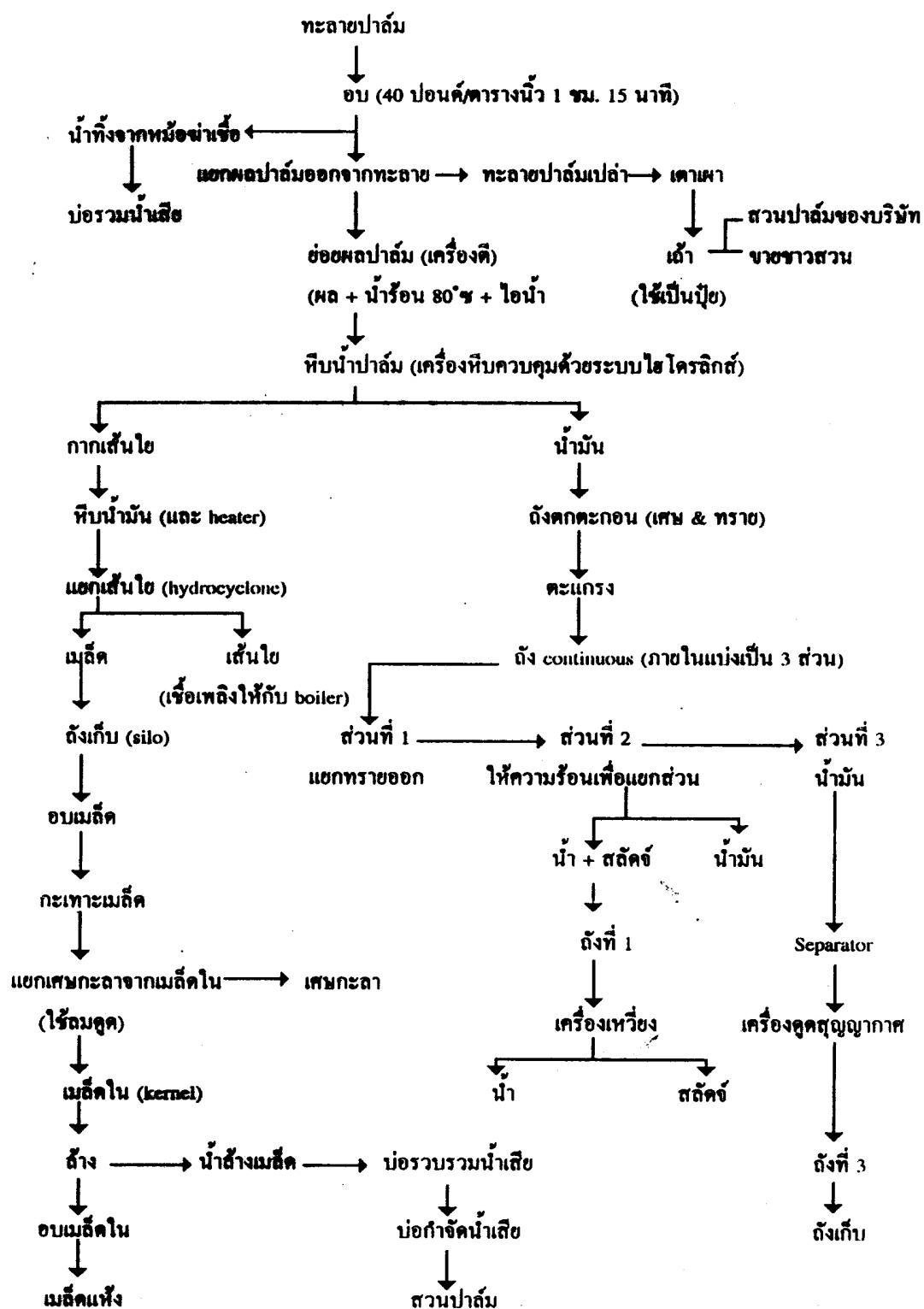
2.1.1 กระบวนการผลิตน้ำมันปาล์ม

กระบวนการผลิตน้ำมันปาล์มในประเทศไทยแบ่งได้ 3 แบบ (พาสุข กุลวนิชย์ และคณะ, 2534) ได้แก่ กระบวนการผลิตแบบมาตรฐานหรือแบบใช้น้ำ กระบวนการผลิตแบบย่างผลปาล์ม และกระบวนการผลิตแบบทอคผลปาล์ม ในบรรดากระบวนการผลิตทั้งหมดนี้มีเพียงกระบวนการผลิตแบบใช้น้ำเท่านั้นที่ก่อให้เกิดน้ำเสียขึ้นซึ่งทางโรงงานจำเป็นต้องทำการบำบัด ในขณะที่กระบวนการผลิตแบบย่างผลปาล์มซึ่งจัดเป็นการผลิตแบบแห้ง (พุนสุข ประเสริฐสารพ์ และคณะ, 2533) โดยเป็นระบบที่มีการใช้ความร้อนแห้งในกระบวนการสกัดน้ำมัน ส่วนการผลิตแบบทอคผลปาล์มนั้นจะใช้น้ำมันปาล์มเป็นตัวสกัดน้ำมันออกจากผลปาล์ม โดยตรงจึงไม่ก่อให้เกิดน้ำเสียจากการกระบวนการสกัดน้ำมัน

กระบวนการแบบใช้น้ำจัดเป็นแบบมาตรฐานแบ่งเป็น 2 แบบ (ภาพที่ 1 และ 2) เริ่มจาก การนำพะลายปาล์มส่วนมาอบด้วยไอน้ำที่อุณหภูมิระหว่าง 120-130 องศาเซลเซียส ความดันประมาณ 45 ปอนด์ต่อตารางนิว เป็นเวลาประมาณ 45 นาที จุดประสงค์ของการอบเพื่อหดปูนกิริยาໄโลโพໄโลซีสที่ทำให้เกิดกรดไขมันอิสระในผลปาล์มและทำให้ผลปาล์มอ่อนนุ่ม ขี้หลุดออกจากพะลายปาล์มได้ง่าย ส่วนพะลายปาล์มที่อบแล้วจะถูกนำไปป้อนเข้าเครื่องแยกผลปาล์มออกจากพะลายซึ่งส่วนใหญ่เป็นเครื่องแบบໂրຕารีหมุนด้วยความเร็วประมาณ 23 รอบต่อนาที พะลายปาล์มจะถูกถ่านเลี้ยงเข้าสู่เตาเผาซึ่งจะได้ถ้าที่มีໄโลಡีแซซียมสูง ส่วนผลปาล์มจะถูกนำไปย่อยด้วยเครื่องย่อยผลปาล์มซึ่งมีลักษณะเป็นถังรูปทรงกระบอกภายในมีใบพัดสำหรับกวนผลปาล์มให้มีกากจากเมล็ดและเซลล์ทำให้น้ำมันแตกตัวออกมาก่าย การหีบน้ำมันโดยจะกวนนานประมาณ 15-20 นาที จากนั้นป้อนเข้าสู่เครื่องหีบแบบเกลียวอัด (Screw press) ส่วนมากเป็นแบบเกลียวคู่ น้ำมันที่สกัดได้จะถูกส่งต่อเข้าถังกรองเพื่อแยกน้ำมันออกจากเศษเส้นใย และสิ่งสกปรกอื่น ๆ โดยใช้เครื่องดีแคนเตอร์ (Decanter) หรือเครื่องซีพารเตอร์ (Separator) ซึ่งวิธีหลังนี้จะใช้ควบคู่กับการใช้วิธีตกร่องในถังก่อนป้อนเข้าเครื่องเหวี่ยงจากนั้นนำไปใส่ความชื้นให้ได้มาตรฐานแล้วนำไปเก็บในถังน้ำมันขนาดใหญ่เพื่อเตรียมส่งจำหน่าย ให้กับโรงงานน้ำมันบริสุทธิ์ต่อไป (พาสุข กุลวนิชย์ และคณะ, 2534) กระบวนการผลิตแบบนี้จัดเป็นกระบวนการที่มีประสิทธิภาพสูงสามารถให้ผลผลิตของน้ำมัน เท่ากับ 0.2 ตันต่ำพะลายปาล์ม กระบวนการนี้มีกำลังการผลิตสูงได้น้ำมันที่มีมาตรฐานแต่ข้อเสีย คือ มีน้ำเสียจากการกระบวนการผลิตประมาณ 2.5 ลูกบาศก์เมตรต่อดันของน้ำมันปาล์มที่ผลิตได้



ภาพที่ 1 แผนภูมิการผลิตน้ำมันปาล์มดิบในกระบวนการผลิตแบบใช้น้ำที่มีการใช้เครื่องดีแคนเตอร์



ภาพที่ 2 แผนภูมิการผลิตน้ำมันปาล์มดิบในกระบวนการผลิตแบบใช้น้ำที่มีการใช้เครื่องซีพารเตอร์

Figure 2. Palm oil extraction by wet process using separator.

ที่มา: พนสุ ประเสริฐรพี และคณะ (2533)

2.1.2 ปริมาณและคุณลักษณะของน้ำเสียจากโรงงานสกัดน้ำมันปาล์ม

น้ำเสียจากการกระบวนการผลิตน้ำมันปาล์มมาจากการสองขั้นตอน กือ นำน้ำมันปาล์มน้ำเสียจากหม้อผ่าเชื้อ (Sterilizer condensate) และนำเสียจากเครื่องดีแคนเตอร์หรือเครื่องซีพาร์เตอร์ ก่อนไหลไปรวมกันเป็นน้ำเสียรวมในบ่อบำบัดน้ำเสียของโรงงาน น้ำเสียจากหม้อผ่าเชื้อมีปริมาณ 200 ลิตร ต่อ 10 ตันทะลายปาล์ม คิดเป็นร้อยละ 2 (ปริมาตรโดยน้ำหนัก) ของทะลายปาล์ม (พูนสุข ประเสริฐสารพ์ และคณะ, 2533) ส่วนปริมาณน้ำเสียทั้งหมดคิดเป็นร้อยละ 60 ของปริมาณทะลายปาล์มและมีน้ำมันร้อยละ 2 ปนอยู่ในน้ำทึบจากหม้อผ่าเชื้อหรือมีน้ำเสีย 2.5-3.0 เท่าของปริมาณน้ำมันที่ผลิตได้

จากการสำรวจปริมาณน้ำเสียของโรงงานสกัดน้ำมันปาล์มในประเทศไทยโดย Porim และคณะ (1981) อ้างโดย อรัญ พันพงศ์กิตติกุล และคณะ (2537) กล่าวว่า น้ำเสียส่วนใหญ่มาจากหม้อผ่าเชื้อซึ่งมีปริมาณ 0.9 ลูกบาศก์เมตรต่อตันของน้ำมัน น้ำเสียจากเครื่องแยกกรวดราย 0.1-0.2 ลูกบาศก์เมตรต่อตันของน้ำมัน โดยน้ำเสียรวมมีปริมาณ 2.5 ลูกบาศก์เมตรต่อตันของน้ำมันที่ผลิตได้ น้ำเสียที่เกิดจากการหีบผลปาล์มจะมีสภาพเป็นกรดและมีสารอินทรีย์อยู่ในปริมาณสูง นั่นคือ พิโอลิมิค่าตั้งแต่ 3.0 ถึง 4.6 และ ซีไอดิมิค่าตั้งแต่ 15.1 จนถึง 65.1 กรัม/ลิตร ลักษณะของการหีบน้ำมันปาล์มซึ่งมีสารอินทรีย์ปนเปื้อนอยู่ในปริมาณสูง สำหรับการบำบัดในสภาวะ ไร้อากาศพบว่าสามารถเปลี่ยนของเสียไปเป็นก๊าซมีเทนซึ่งสามารถใช้เป็นเชื้อเพลิงโดยกระบวนการบำบัดนี้จะให้ผลผลิตซึ่งมวลต่ำและต้องการสารอาหารน้อยเป็นผลให้ต่อกันที่เกิดขึ้นเมื่อปริมาณน้อย (Nagatsuta-cho and Yokohama, 1999)

คุณลักษณะของน้ำเสียจากโรงงานสกัดน้ำมันปาล์มจะแตกต่างกันขึ้นอยู่กับแหล่งที่มาได้แก่ บ่อรวบรวมน้ำเสีย น้ำเสียจากหม้อผ่าเชื้อ และน้ำเสียจากเครื่องดีแคนเตอร์ หรือเครื่องหัวใจแยก สำหรับคุณลักษณะโดยรวมของน้ำเสียจากแหล่งต่างๆ โดยน้ำเสียที่ได้รับมาจากบ่ออน้ำเสียรวมพบว่ามีค่า บีโอดี เท่ากับ 57.38 กรัม/ลิตร ซีไอดิมิค่าเท่ากับ 73.23 กรัม/ลิตร ของแข็งทั้งหมด เท่ากับ 68.98 กรัม/ลิตร ของแข็งแขนงอย เท่ากับ 35.25 กรัม/ลิตร และไขมันเท่ากับ 1.23 กรัม/ลิตร เนลลี่สูงกว่าน้ำเสียจากเครื่องดีแคนเตอร์หรือเครื่องหมุนหัวใจมีค่าต่างๆ เนลลี่ เท่ากับ 33.19 52.91 23.63 11.60 และ 0.005 กรัม/ลิตร ตามลำดับ ในขณะน้ำเสียจากหม้อผ่าเชื้อมีค่าซีไอดิมิค่าเท่ากับ 75.60 กรัม/ลิตร และของแข็งทั้งหมด เท่ากับ 75.56 กรัม/ลิตร เนลลี่สูงกว่าน้ำเสียจากบ่อรวบรวมน้ำเสีย (พูนสุข ประเสริฐสารพ์ และคณะ, 2533)

เมื่อศึกษาคุณลักษณะน้ำเสียจากขั้นตอนการผลิตต่าง ๆ ของโรงงานสกัดน้ำมันปาล์มน้ำมัน 4 โรงงาน (ตารางที่ 1) (อรัญ หันพงศ์กิตติภูมิ และคณะ, 2537) พบว่า น้ำเสียจากหม้อนึ่งมีปริมาณสารแ变幻ลอยต์ต่ำ (เฉลี่ย 10.30 กรัม/ลิตร) และมีน้ำมันก่ออนข้างสูง (เฉลี่ย 14.57 กรัม/ลิตร) น้ำเสียจากเครื่องซีพาร์เตอร์มีน้ำมันเหลืออยู่ เท่ากับ 12.78 กรัม/ลิตร ในขณะที่น้ำเสียจากเครื่องดีแคนเดอร์มีน้ำมัน เท่ากับ 15.21 กรัม/ลิตร น้ำเสียจากบ่อพักน้ำเสียรวมและน้ำเสียจากบ่อถังน้ำมันสุดท้ายมีน้ำมัน เท่ากับ 9.45 และ 11.36 กรัม/ลิตร ตามลำดับ

ตารางที่ 1 คุณลักษณะน้ำเสียโดยเฉลี่ยจากโรงงานน้ำมันปาล์มน้ำมัน 4 โรงงาน

Table 1. The characteristic of palm oil mill wastewater show the average data from 4 factories.

| โรงงานผลิต น้ำมันปาล์มน้ำมัน | พี/oช (°ซ) | อุณหภูมิ (°ซ) | ซี/oดี (มก/ล) | บี/oดี (มก/ล) | ของแข็งละลายน้ำ (ก/ล) | ไขมันและน้ำมัน (ก/ล) |
|--|---------------|------------------|------------------|------------------|--------------------------|-------------------------|
| บ. เอเชียนน้ำมันปาล์มน้ำมัน จำกัด^ก | | | | | | |
| | 4.65 | 64.90 | 113,960 | 59,389 | 26.30 | 14.70 |
| บ. ทักษิณปาล์มน้ำมัน จำกัด^ข | | | | | | |
| | 4.58 | 64.90 | 68,344 | 30,704 | 20.80 | 7.60 |
| บ. สยามน้ำมันปาล์มน้ำมันและอุตสาหกรรม จำกัด^ก | | | | | | |
| | 4.67 | 63.40 | 42,644 | 21,450 | 5.20 | 14.20 |
| บ. อุตสาหกรรมน้ำมันปาล์มน้ำมัน จำกัด^ข | | | | | | |
| | 4.53 | 54.10 | 57,641 | 29,100 | 17.50 | 7.70 |
| ค่าเฉลี่ย | | | | | | |
| | 4.61 | 66.30 | 70,647 | 35,160 | 17.50 | 11.10 |
| ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐาน | | | | | | |
| | 0.06 | 3.70 | 26,249 | 14,149 | 7.80 | 3.40 |

หมายเหตุ ก - ใช้เฉพาะเครื่องดีแคนเดอร์

ข - ใช้ทั้งเครื่องซีพาร์เตอร์ และ เครื่องดีแคนเดอร์

ค - ใช้เฉพาะเครื่องซีพาร์เตอร์

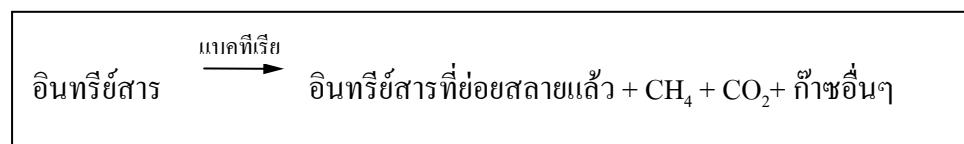
ที่มา: อรัญ หันพงศ์กิตติภูมิ และคณะ (2537)

นำเสียของโรงงานสกัดน้ำมันที่สำรวจโดยมีปริมาณ เท่ากับ 0.87 ลูกบาศก์เมตร/ ตันทะลาย ปัล์มสต ซึ่งมีค่าซีโอดี บีโอดี สารแ徊วนลอย และน้ำมัน เท่ากับ 52.45 26.59 12.84 และ 8.72 กิโลกรัม/ตันทะลายปัล์มสต Porim และคณะ (1981) จ้างโดย อรัญ หันพงศ์กิตติกุล และคณะ (2537) กล่าวว่า น้ำเสียรวมมีค่าเฉลี่ยต่างๆ กัน คือ พื้อเช เท่ากับ 4.1 ซีโอดี เท่ากับ 53,630 มิลลิกรัม/ลิตร บีโอดี เท่ากับ 25,000 มิลลิกรัม/ลิตร ค่าปริมาณมวลสารในรูปของค่าซีโอดี บีโอดี สารแ徊วนลอย และน้ำมันที่ปนเปื้อนอยู่ในน้ำเสีย เท่ากับ 134 62.50 47.50 และ 20.92 กิโลกรัม/ตันของน้ำมันที่ผลิตได้ ตามลำดับ นอกจากนี้ น้ำเสียขังประกอบด้วยอินทรีย์สารและแร่ธาตุต่างๆ ที่สำคัญ Okiy และคณะ จ้างโดย อารีย์ กังແຍ (2536) กล่าวว่า น้ำเสียจากโรงงานสกัดน้ำมันปัล์ม มีสารอินทรีย์รวมทั้งแร่ธาตุต่างๆ อยู่สูงซึ่งจะก่อให้เกิดปัญหามลภาวะต่อสิ่งแวดล้อมได้

2.2. การผลิตก๊าซมีเทน (Methane Production)

2.2.1. กระบวนการผลิตก๊าซมีเทน (Process Methane Production)

ก๊าซชีวภาพเป็นก๊าซที่เกิดขึ้นจากการย่อยสลายอินทรีย์สาร โดยแบคทีเรียในสภาวะที่ไม่มีออกซิเจน (Anaerobic digestion) องค์ประกอบส่วนใหญ่ของก๊าซชีวภาพ คือ ก๊าซมีเทน และก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ ในระหว่างการเกิดปฏิกิริยาซึ่งอินทรีย์สารจะถูกย่อยสลายและบางส่วนจะถูกนำไปใช้เพื่อการเจริญเติบโตของแบคทีเรีย สำหรับการเกิดกระบวนการนี้ ซึ่งค่อนข้างซับซ้อน เพราะต้องอาศัยแบคทีเรียหลายชนิดและขึ้นอยู่กับองค์ประกอบทางเคมีของวัตถุที่นำมาใช้ ปฏิกิริยาของกระบวนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนมีดังนี้



ผลผลิตที่สำคัญของกระบวนการบำบัดน้ำเสียทางชีววิทยาแบบ ไร้อากาศ คือ ก๊าซมีเทน ซึ่งในกระบวนการผลิตก๊าซมีเทนจะอาศัยแบคทีเรียที่สำคัญอยู่ 2 กลุ่ม คือ กลุ่มที่ไม่สร้างมีเทน (non-methanogenic bacteria) และกลุ่มที่สร้างมีเทน (Methanogenic bacteria) ซึ่งแบ่งได้เป็น 3 ขั้นตอน ดังต่อไปนี้ (Tchobonoglou, 1979; Gray, 1981; Tchobanoglou and Burton, 1991)

ก. การย่อยสลาย (Hydrolysis)

อินทรีย์สารที่อยู่ในรูปโภมเลกุล ใหญ่ซึ่งแบคทีเรียไม่สามารถย่อยสลายได้ทันที ซึ่งจำเป็นต้องทำให้เกิดการแตกตัวเป็นโภมเลกุลที่มีขนาดเล็กกว่า ก่อนโดยอาศัยเอนไซม์ที่ปล่อยมา จากแบคทีเรียช่วยเร่งให้เกิดการแตกตัว โภมเลกุลของอินทรีย์สารบางชนิดจะถูกดูดซึมเข้าสู่เซลล์ของ

แบบที่เรียกว่าโดยตรงสำหรับการย่อยสลายของสารอินทรีย์ที่มีโมเลกุลขนาดใหญ่ ได้แก่ ไขมัน โพลีแซคคาไรด์ โปรตีน และ กรณิวัคเลอิก ให้อยู่ในรูปของสารประกอบอินทรีย์ที่มีขนาดเล็กลง เช่น กรดไขมัน โนโนแซคคาไรด์ ไดแซคคาไรด์ กรดอะมิโนพิวрин และ ไพรามิดิน โดยอาศัย กลุ่มแบคทีเรียพอกไม่สร้างมีเทนที่ปนเปื้อนอยู่ในน้ำเสียโดยทั่วไป เช่น *Clostridium* sp. ซึ่งเป็นแบคทีเรียแกรมลบที่มีคุณสมบัติในการสร้างสปอร์และผลิตเอนไซม์โปรดิโอส พบประมาณ 6.5×10^7 สปอร์/มิลลิลิตร ลักษณะเซลล์รูปแท่งและรูปกลมมีคุณสมบัติในการผลิตเอนไซม์ไลเปส นอกจากนี้ยังมีแบคทีเรียแกรมลบรูปกลม เช่น *Bactereroide sruminicola* พบประมาณ $10^4 - 10^8$ เซลล์/มิลลิลิตร ซึ่งมีคุณสมบัติในการผลิตเอนไซม์เซลลูเลส นอกจากนี้ยังพบแบคทีเรีย แกรมบวกและแกรมลบอีกหลายชนิดที่แยกได้จากการตะกอนซึ่งมีคุณสมบัติในการย่อยสลาย สารอินทรีย์ในน้ำเสียได้ สำหรับประเภทและชนิดของแบคทีเรียที่พบในแต่ละขั้นตอนนี้ จะขึ้นอยู่กับคุณลักษณะของน้ำเสีย โดยขั้นตอนนี้เป็นเพียงการเปลี่ยนรูปของสารประกอบอินทรีย์ เท่านั้น (Gray, 1981)

๖. การสร้างกรด (Acid Formation, Acidogenesis)

ขั้นตอนนี้แบคทีเรียจะย่อยสลายสาร โมเลกุลที่เล็กลงซึ่งเกิดจากการแตกตัวของ สาร โมเลกุลใหญ่จากขั้นตอนแรกเปลี่ยนเป็นกรดอินทรีย์ (Organic acid) ได้แก่ กรดอะซิติก น้ำ และ คาร์บอนไดออกไซด์ เป็นต้น โดยอาศัยกลุ่มของแบคทีเรียที่อยู่ได้ทั้งในสภาพที่มีออกซิเจน หรือ ไม่มีออกซิเจน (Facultative bacteria) หรือ อาจเรียกว่าเป็นพอก Acid former bacteria ขั้นตอนนี้ จะอาศัยแบคทีเรียกลุ่มที่สร้างกรด เช่น *Bacillus* sp., *Micrococcus* sp., *Clostridium* spp., *Pseudomonas* sp., *Peptococcus anaerobius*, *Bifidobacterium* spp. *Desulphoribrio* spp. *Corynebacterium* spp. *Lactobacillus*, *Actinomyces*, *Staphoribrio* และ *Escherichia coli*. โดยส่วนใหญ่เป็นแบคทีเรียชนิดที่ไม่ต้องการอากาศร้อยละ 99 และพบแบคทีเรียพอกกึ่งต้องการ อากาศเพียงร้อยละ 1 เท่านั้น แบคทีเรียเหล่านี้จัดอยู่ในกลุ่มพอกที่ไม่สร้างก๊าซมีเทนซึ่งจะใช้ สารประกอบเคมี โมเลกุลเล็ก ได้แก่ โนโนแซคคาไรด์ ไดแซคคาไรด์ กรดไขมันกรีเซอไรด์ กรดอะมิโน และ เปปไทด์ ที่ได้จากการย่อยสลายสารอินทรีย์ในขั้นตอนแรกเป็นแหล่งพลังงาน ในการเจริญเติบโต โดยผลผลิตหลักที่สำคัญจากการนี้ คือ กรดไขมันระเหยง่าย (Volatile Fatty Acid; VFA) คาร์บอนไดออกไซด์ และ แอมโมเนีย

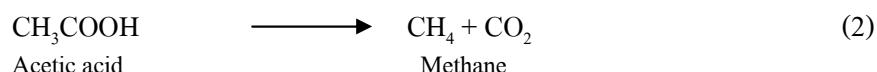
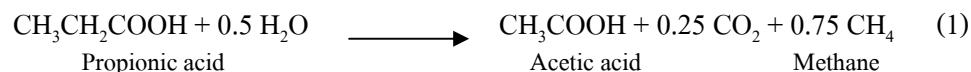
สำหรับ แอมโมเนีย อัลดีไฮด์ และ คิโตก ที่ถูกสร้างขึ้นนี้จัดเป็นผลิตภัณฑ์รอง โดยผลผลิตเหล่านี้เป็นสารตัวกลางที่ถูกเปลี่ยนรูปต่อไปเป็นก๊าซมีเทน โดยเฉพาะอย่างยิ่งกรณีของไบมันระเหยง่าย ได้แก่ กรรมอะซิติก กรรมโพพรพิโอนิก กรรมบิวทิริก และ กรรมแลกติก จะเป็นผลิตภัณฑ์หลักที่ถูกเปลี่ยนรูปไปเป็นมีเทน มีรายงานว่ากรรมอะซิติกซึ่งเป็นกรรมที่พบมากที่สุดในกระบวนการหมักคิดเป็นร้อยละ 72 ซึ่งเป็นกรรมไบมันที่สามารถเปลี่ยนรูปเป็นก๊าซมีเทนได้มากที่สุด ในขณะที่ กรรมโพพรพิโอนิกและกรรมไบมันสายยาวจะถูกย่อยสลายต่อโดย โซโนอะซิโตจินิกแบคทีเรีย (*Homoacetogenic bacteria*) เกิดเป็น กรรมอะซิติก ฟอร์เมท ไฮโดรเจน และ การบ่อน้ำออกไซด์ ซึ่งสารกลุ่มนี้จะเป็นสารตัวกลางในการเปลี่ยนรูปไปเป็นมีเทนเช่นกัน

ค. การสร้างมีเทน (Methane Formation, Methanogenesis)

ในขั้นตอนนี้แบคทีเรียออกกลุ่มหนึ่งซึ่งเรียกว่า *Methanogens* หรือ *Methane forming bacteria* ซึ่งสามารถเปลี่ยนกรรมอะซิติกและก๊าซไฮโดรเจนไปเป็นก๊าซมีเทนและการบ่อน้ำออกไซด์ แบคทีเรียพวกนี้เป็นชนิดที่ต้องอยู่ในสภาพที่ไร้ออกซิเจนจริงๆ (*Obligate anaerobic bacteria*) ปริมาณก๊าซมีเทนที่เกิดขึ้นในขั้นตอนนี้จะขึ้นอยู่กับปริมาณของกรรมอะซิติกโดยแบคทีเรียกลุ่มที่สร้างก๊าซมีเทนเปลี่ยนกรรมอะซิติกและไฮโดรเจนเป็นก๊าซมีเทนและการบ่อน้ำออกไซด์ ซึ่งจะเกิดขึ้นภายใต้สภาพไร้อากาศแท่น้ำ (*Strict anaerobes*) แบคทีเรียกลุ่มที่สร้างก๊าซมีเทนนี้ เมื่อจำแนกสายพันธุ์แล้วพบว่าจะคล้ายกับแบคทีเรียกลุ่มที่พบในกระบวนการอาหารของสัตว์เคี้ยวเอื้อง และกลุ่มที่พบในถังตកตะกอนสารอินทรีย์จากแม่น้ำและทะเลสาบ ได้แก่ แบคทีเรียที่อยู่ในอันดับ *Methanobacterial* เช่น *Methanobacterium formicicum* และ *Methanobrevibacter arboriphilus* แบคทีเรียที่อยู่ในอันดับ *Methanococcales* เช่น *Methanococcus rannielii* และ *Methanococcus rotiae* และแบคทีเรียที่อยู่ในอันดับ *Methanomicrobiales* เช่น *Methanomicrobium mobile* และ *Methanosaarcina barkeri* ซึ่งปริมาณของแบคทีเรียนอกกลุ่มนี้จะพบอยู่ในช่วง 10^6 - 10^8 เชลล์/ลูกบาศก์เมตร (Gray, 1981) วิธีการสร้างก๊าซมีเทนของกระบวนการบำบัดน้ำเสียแบบไร้อากาศสามารถแบ่งได้เป็นสองวิธีทั้งนี้ขึ้นกับสารตัวกลางที่มีอยู่ในระบบ (Gray, 1981; Tchobanoglou and Burton, 1991)

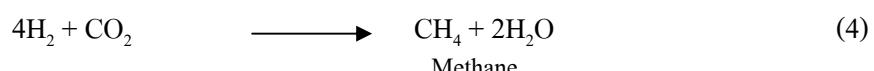
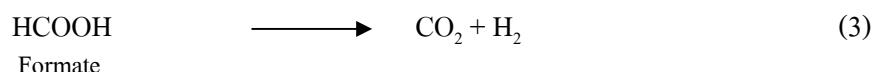
- วิถีการสร้างมีเทนจากการดองซิติก

จะต้องอาศัยแบคทีเรียสองกลุ่มจากสองขั้นตอน กือ การเปลี่ยนกรดโพธิโโนนิก เป็นกรดอะซิติก โดยที่กรดอะซิติกจะสามารถเปลี่ยนไปเป็นกําชมีเทนได้ประมาณร้อยละ 72 ของมีเทนทั้งระบบ ดังสมการที่ 1 และ 2



- วิถีการสร้างมีเทนจากการบ่อนไฮดอออกไซด์และไฮโดรเจน

ฟอร์เมทจะถูกเปลี่ยนรูปไปเป็นก้าวcarบอนไดออกไซด์และไฮโดรเจน แล้วถูกเปลี่ยนรูปต่อไปเป็นก้าวมีเทนซึ่งเป็นวิธีรองของกระบวนการสร้างมีเทน คือ ประมาณร้อยละ 28 ของมีเทนที่ผลิตได้ทั้งระบบ ดังสมการ 3 และ 4



2.2.2. ปัจจัยในการเดินธุรกิจแบบไร้อาณาเขต (Operating Factors)

ปัจจัยที่ใช้ควบคุมการเดินระบบนำบัดແບນໄร์อากาศให้มีสภาวะเหมาะสมต่อ กิจกรรมของแบบที่เรียกว่า ห้องน้ำที่ไม่สร้างและชนิดที่สร้างก้าซมีเทนนั้นจำเป็นต้องคำนึงถึงปัจจัยพื้นฐาน ต่างๆ ของระบบ เช่น การกวน อัตราการป้อนสารอินทรีย์ อุณหภูมิ พีเอช และ ระยะเวลาเก็บกัก น้ำเสีย ทั้งนี้เพื่อควบคุมสภาวะแวดล้อมของระบบให้เหมาะสมต่อการเจริญและการเกิดกิจกรรมของแบบที่เรียกว่า ส่องกลุ่มอย่างต่อเนื่อง ส่งผลให้ระบบมีประสิทธิภาพในการย่อยสลายสารอินทรีย์ และผลิตก้าซมีเทนได้เพิ่มขึ้น (Loehr, 1974; Gray, 1981; Tchobanoglous and Burton, 1991)

ก. อุณหภูมิ (Temperature)

อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการผลิตก้าชมีเทนในถังหมักของแบคทีเรียสามารถแบ่งได้สองช่วง คือ อุณหภูมิปานกลางประมาณ 25-38 องศาเซลเซียส และ อุณหภูมิสูงประมาณ 50-70 องศาเซลเซียส พบร่วมที่ช่วงอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการย่อยสลายสารอินทรีย์ในระบบ

จะต่างจากช่วงอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการผลิตก๊าซมีเทนในระบบ คือ ระบบจะต้องการช่วงอุณหภูมิสูงในการผลิตก๊าซมีเทนประมาณ 55 องศาเซลเซียส สำหรับแบคทีเรียที่ชอบอุณหภูมิสูงและที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส สำหรับแบคทีเรียที่ชอบอุณหภูมิปานกลาง แต่หากอุณหภูมิในถังหมักสูงกว่า 63 องศาเซลเซียส จะมีผลขั้นบวกต่อการเจริญของแบคทีเรียในระบบได้ ส่วนช่วงอุณหภูมิการหมักระดับปานกลางซึ่งเป็นช่วงอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการย่อยสลายสารอินทรีย์ในระบบ โดยที่อุณหภูมิปานกลางซึ่งมีผลต่อค่าเฉลี่ยอายุตากอน (Mean Cell Residence Time, MCRT) ในระบบไวร้อากาศ โดยช่วงอุณหภูมิระหว่าง 35-40 องศาเซลเซียส ซึ่งระบบจะมีอายุตากอนน้อยแสดงให้เห็นว่าจุลินทรีย์ในระบบมีประสิทธิภาพสูงในการย่อยสลายสารอินทรีย์ และระบบมีอัตราการรับการปฏิโอดีสูงขึ้นเช่นกัน แต่ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับแหล่งของสารอาหารด้วย ดังข้อมูลในตารางที่ 2 และ 3 แสดงผลของอุณหภูมิต่อประสิทธิภาพการย่อยสลายสารอินทรีย์ และการผลิตก๊าซมีเทนจากแหล่งต่างๆ โดยพบว่าแหล่งน้ำเสียที่มีเซลลูโลสเป็นองค์ประกอบสูง ระบบจะมีอายุตากอนสูงขึ้นแสดงให้เห็นว่าระบบจะใช้ระยะเวลาในการย่อยสลายสารอินทรีย์ในถังหมักนาน (Loehr, 1974; Gray, 1981; Yang et al., 1990)

ตารางที่ 2 ผลของอุณหภูมิต่ออายุตากอนในระบบบำบัดน้ำเสียแบบไวร้อากาศ

Table 2. The effect of temperature on sludge age in anaerobic treatment process.

| อุณหภูมิ (องศาเซลเซียส) | อายุตากอน (วัน) |
|-------------------------|-----------------|
| 12 | 28 |
| 20 | 22 |
| 25 | 18 |
| 30 | 14 |
| 35 | 10 |
| 40 | 8-10 |

ที่มา: Gray (1981)

**ตารางที่ 3 ผลของอุณหภูมิต่อประสิทธิภาพการย่อยสลายสารอินทรีและผลิตก๊าซมีเทน
จากน้ำเสียแหล่งต่าง ๆ**

Table 3. The effect of temperature on organic digestion efficiency and methane production from the source of wastewater.

| แหล่งน้ำเสีย | อุณหภูมิ ($^{\circ}\text{ช}$) | อายุตากอน (วัน) | การบรรลุสารอินทรี (%) | ของแข็ง (%) | อัตราการผลิตก๊าซ (ก.ซี.ไอ.ดี./ล.วัน) | ประสิทธิภาพ (%) | ผลิตมีเทน (ล.ล./วัน) (%) |
|---------------|---------------------------------|-----------------|-----------------------|-------------|--------------------------------------|-----------------|--------------------------|
| -ฟาร์มโคนม | 35 | 19-20 | 0.6-1.0* | 82 | 5.0-7.5 | - | 58 |
| -ฟาร์มสุกร | 33 | 9 | 1.4 | 63 | 0.8-1.0 | 0.45 | 55 |
| -ฟาร์มไก่ | 37 | 4 | - | - | 3.8 | 2.52 | 69 |
| -โรงงานแปรรูป | | | | | | | |
| มะละกอ | 30 | 15 | - | 44 | 15.4 | 1.03 | 42 |
| -โรงงานผลิต | | | | | | | |
| น้ำมันปาล์ม | 27-30 | 15-16 | 1.8* | 91 | 4.9 | 0.934 | - |

หมายเหตุ: * คิดในรูปค่าบีไอ.ดี

ที่มา: Yang และคณะ (1990)

๙. พีอช (pH)

ในระบบบำบัดน้ำเสียแบบไร์օกาศโดยมากจะพบปัญหาเรื่องการควบคุมพีอชเนื่องจากแบคทีเรียในระบบบำบัดต้องการพีอชที่เหมาะสมต่อการเจริญต่างกัน คือ แบคทีเรียกลุ่มที่สร้างกรดจะย่อยสลายสารอินทรีและผลิตกรดอะซิติกทำให้พีอชของน้ำเสียลดต่ำลงจาก 7.0-7.5 ซึ่งเป็นช่วงพีอชที่เหมาะสมต่อการผลิตมีเทนโดยมีทางโนนิจิกแบคทีเรียสำหรับการควบคุมระบบบำบัดแบบไร์օกาศโดยทั่วไปจะควบคุมพีอชของน้ำเสียในระบบให้อยู่ในช่วง 6.5-8.0 ทั้งนี้เพื่อให้แบคทีเรียแต่ละกลุ่มสามารถเจริญและเพิ่มจำนวนเซลล์ได้อย่างอิสระ โดยใช้อมโนเนียมไบคาร์บอเนต (NH_4HCO_3) เป็นบัฟเฟอร์หลักในการควบคุมค่าพีอชของน้ำเสียในระบบ เพราะหากให้พีอชของน้ำเสียสูงหรือต่ำเกินไปจะเป็นอันตรายต่อบาคทีเรียที่สร้างมีเทนและหากพีอชลดต่ำลงถึงช่วง 4.5-5.0 จะมีผลให้แบคทีเรียสร้างมีเทนหยุดการเจริญได้ พบว่าการใช้แคลเซียมไครดรอกไซด์ ($\text{Ca}(\text{OH})_2$) หรือปูนขาว สามารถใช้

ในการปรับพีเอชนำเสียของระบบ ได้ซึ่งจะปรับพีเอชให้อยู่ในช่วง 6.4 - 6.5 หากปรับพีเอชให้สูงกว่านี้อาจมีผลทำให้เกิดการสร้างตะกอนผลึกขึ้นในระบบได้ (Gray, 1981)

NG และคณะ (1985) รายงานการศึกษาจลเพลศานัตรของการบำบัดนำเสียแบบไร้อาศัยจากโรงงานสกัดนำมันปาล์มที่มีค่าซีโอดี ประมาณ 63,000 มิลลิกรัม/ลิตร โดยทำการแยกลังบำบัดเป็นสองถัง คือ ถังที่ใช้สำหรับผลิตกรดและถังที่ใช้สำหรับผลิตมีเทนพบว่าที่สถานะคงตัวของถังปฏิกรณ์ที่ใช้สำหรับผลิตกรดจะมีค่าพีเอช เท่ากับ 6.0 ซึ่งเป็นค่าที่เหมาะสมต่อการผลิตกรด ในขณะที่ถังปฏิกรณ์ที่ใช้สำหรับผลิตมีเทนที่สถานะคงตัวของถังปฏิกรณ์จะมีค่าพีเอช เท่ากับ 7.2 ซึ่งเป็นค่าที่เหมาะสมต่อการผลิตก๊าซมีเทน

ค. อัตราการป้อนสารอินทรีย์ (Organic Loading Rates; OLR)

ในระบบบำบัดนำเสียโดยทั่วไปมักจะออกแบบให้สามารถรับอัตราการสารอินทรีย์ได้สูงสุดเท่าที่ประสิทธิภาพของระบบจะทำได้ แต่ในระบบบำบัดนำเสียแบบไร้อาศัย หากให้ระบบมีอัตรารับสารอินทรีย์สูงสุดแล้วจะทำให้ระบบมีอัตราการผลิตก๊าซมีเทนลดลง ทั้งนี้เนื่องจากกรดไขมันระเหยง่ายจะถูกสร้างและสะสมไว้ในระบบมากเกินไป ซึ่งกรดระเหยนี้จะเกิดในขั้นตอนการย่อยสลายสารอินทรีย์และการสร้างกรดไขมันระเหยง่ายของแบคทีเรียชนิดที่ไม่สร้างมีเทนทำให้พีเอชของนำเสียในถังหมักลดต่ำลง ซึ่งมีผลทำให้เกิดการยับยั้งการเจริญของแบคทีเรียกลุ่มที่สร้างมีเทนประกอบกับแบคทีเรียที่สร้างมีเทนจะมีอัตราการเจริญช้ากว่าแบคทีเรียที่สร้างกรดถึง 4 เท่า ทำให้ไม่สามารถเจริญและใช้กรดไขมันระเหยง่ายเพื่อผลิตมีเทนได้ทันจังส่งผลให้ระบบเกิดการสะสมของกรดดังกล่าวขึ้น สำหรับปริมาณกรดไขมันระเหยง่ายที่เหมาะสมต่อการเจริญของแบคทีเรียกลุ่มที่สร้างมีเทนควรอยู่ในช่วง 250-1,000 มิลลิกรัม/ลิตร หากในระบบสะสมปริมาณของกรดไขมันระเหยง่ายเกินกว่า 1,800-2,000 มิลลิกรัม /ลิตร ซึ่งส่งผลให้พีเอชของนำเสียในระบบลดต่ำลงมากทำให้แบคทีเรียกลุ่มที่สร้างมีเทนหยุดการเจริญซึ่งแสดงว่าระบบมีอัตราการสารอินทรีย์สูงเกินไป (Gray, 1981)

อัตราการป้อนสารอินทรีย์ที่เหมาะสมของระบบบำบัดแบบไร้อาศัยโดยทั่วไปควรอยู่ในช่วงประมาณ 1.5 กิโลกรัมปีโอดี/ลูกบาศก์เมตร/วัน และหากคิดอัตราการป้อนสารอินทรีย์ในรูปของของแข็งระเหยทั้งหมด (Total Volatile Solids, TVS) โดยควรอยู่ในช่วงประมาณ 0.64-1.12 กิโลกรัมของแข็งระเหยทั้งหมด/ลูกบาศก์เมตร/วัน แต่หากระบบบำบัดได้ออกแบบให้มีระบบควบคุมอุณหภูมิของถังหมักให้อยู่ในช่วงอุณหภูมิสูง ได้ทำให้ระบบสามารถรับภาระบรรทุกสารอินทรีย์ได้เพิ่มสูงขึ้น ได้ เช่นกัน คือ จะเพิ่มขึ้นเป็น 1.60-8.01 กิโลกรัมของแข็งระเหยทั้งหมด /ลูกบาศก์เมตร/วัน (Loehr, 1974)

๑. ความต้องการสารอาหาร (Nutritional Requirements)

ความต้องการสารอาหารจะเกี่ยวข้องกับอัตราการเจริญของจุลินทรีย์ในระบบบำบัดซึ่งปกติสารอาหารต่าง ๆ เช่น ไขมัน โปรตีน เอื้อไช และคาร์โบไฮเดรต จะมีอยู่ในน้ำเสียแล้วโดยจะคิดในรูปของของแข็งแขวนลอยและของแข็งละลาย ทั้งนี้อาจมีปริมาณแตกต่างกันขึ้นอยู่กับประเภทและแหล่งของน้ำเสียเอง อัตราส่วนระหว่างคาร์บอนต่อไนโตรเจนที่เหมาะสมสำหรับการผลิตเมแทนของระบบควรอยู่ในช่วง $10-16 : 1$ และอัตราส่วนอาจเพิ่มเป็น $30 : 1$ ได้หากน้ำเสียมีสารอินทรีย์кар์บอนสูงมาก ๆ ในขณะที่อัตราส่วนระหว่างไนโตรเจน: พอสฟอรัส คือ $7 : 1$ การเติมสารอาหารในระบบไวร์อากาศจะทำเช่นเดียวกันกับระบบบำบัดแบบให้อากาศแต่ปริมาณสารอาหารที่เติมจะน้อยกว่า

นอกจากนี้อัตราส่วนของค่าบีโอดี : ในไนโตรเจน : พอสฟอรัส ที่เหมาะสมต่อการผลิตเมแทนควร มีอัตราส่วน เท่ากับ $100 : 0.5 : 0.1$ และหากคิดในรูปค่า ซีโอดี : ในไนโตรเจน : พอสฟอรัส ควรอยู่ในช่วง $42-150 : 0.7 : 0.1$ ซึ่งการควบคุมให้ระบบมีอัตราส่วนของสารอาหารที่เหมาะสมมีผลทำให้ระบบมีประสิทธิภาพในการบำบัดสูงสุด (Gray, 1981)

๒. วิธีการเติมตะกอนเซลล์ในถังหมัก (Method of Sludge Addition to Digester)

ในการเริ่มต้นระบบบำบัดน้ำเสียไม่ว่าจะเป็นแบบให้อากาศหรือไวร์อากาศโดยจำเป็นต้องมีการเติมตะกอนเซลล์จุลินทรีย์เข้าสู่ถังหมัก จากนั้นทำการเพิ่มความเข้มข้นของเซลล์จุลินทรีย์ขึ้น โดยทำการปรับสภาพของจุลินทรีย์ให้คุ้นเคยกับสารอาหารและสภาพแวดล้อมใหม่ๆ ในถังเตรียมเชื้อเริ่มต้น ประมาณ 2-3 วัน ก่อนนำไปใช้ซึ่งจะทำให้จุลินทรีย์สามารถขยายและเพิ่มจำนวนเซลล์ได้มากและเร็วขึ้นซึ่งปกติจะใช้อัตราส่วนของตะกอนเซลล์จุลินทรีย์ : น้ำเสีย ประมาณ $1 : 10 - 1 : 5$ สำหรับการเริ่มต้นเดินระบบบำบัดแบบไวร์อากาศ (Gray, 1981)

๓. การกวน (Mixing)

การกวนนอกจากจะมีจุดประสงค์เพื่อให้จุลินทรีย์มีโอกาสสัมผัสถกับสารอาหารและกระจายตัวไปทั่วถังหมักแล้วยังมีจุดประสงค์อื่นๆ อีก คือ (Gray, 1981)

- เพื่อรักษาระดับอุณหภูมิกายในถังหมักให้มีระดับเดียวกันทั้งถัง
- เพื่อกระจายสารพิษ เช่น โลหะหนักและกรดอะซิติกให้กระจายไปทั่วถังทั้งนี้เพื่อลดการสะสมของสารพิษ ณ จุดใดจุดหนึ่งของถังหมักซึ่งจะมีผลต่อการขับยั่งกิจกรรมของแบคทีเรียที่รุนแรงมากขึ้น

- เพื่อป้องกันมิให้เกิดการแยกชั้นของตะกอนโดยพวกรายมันและน้ำมันตรงบริเวณผิวน้ำของถังหมักให้เกิดเป็นฝ้าๆ
- เป็นการส่งเสริมให้ก๊าซแยกตัวออกจากชั้นตะกอนบริเวณก้นถังหมักได้ง่ายขึ้น

วิธีการกวนในระบบไร้อากาศอาจจะใช้ใบพัดกวนน้ำเสียอย่างช้าๆ หรือใช้วิธีให้น้ำตะกอนไหลเวียนในถังหมักหรืออาจใช้วิธีให้ก๊าซจากระบบไอลจี้นสู่ด้านบนของถังหมักเพื่อดันเอาตะกอนและน้ำเสียให้ไหลไปทั่วถังหมัก การกวนเป็นสิ่งจำเป็นมากสำหรับระบบบำบัดน้ำเสียขนาดใหญ่ ทั้งนี้เพื่อรักษาระดับของของแข็งทั้งหมดและของแข็งระเหยในถังหมักให้มีปริมาณสม่ำเสมอทั่วทั้งถังหมักและเพื่อให้ระบบมีประสิทธิภาพสูงสุด ปริมาณของแข็งทั้งหมดและของแข็งระเหยในถังหมักที่มีระบบการกวนและไม่มีระบบการกวน โดยพบว่าในถังหมักที่ไม่มีระบบการกวนปริมาณของแข็งทั้งสองชนิดจะมีการกระจายตัวไม่สม่ำเสมอตลอดแนวลักษณะถังหมักซึ่งตรงข้ามกับถังหมักที่มีระบบการกวนปริมาณของแข็งทั้งสองชนิดจะมีปริมาณใกล้เคียงกันตลอดแนวลักษณะถัง (Loehr, 1974)

๗. สารยับยั้งในกระบวนการ (Process Inhibitor)

โดยทั่วไปน้ำเสียจะมีสารยับยั้งการเจริญของจุลินทรีย์อยู่มากหลายชนิด เช่น สารทำความสะอาด โลหะหนัก และแอมโมเนีย ซึ่งสารเหล่านี้บางส่วนจะถูกกำจัดออกจากน้ำเสียในขั้นตอนของการตกรตะกอนทางเคมี แต่เนื่องจากแบคทีเรียกลุ่มที่สร้างมีเทน มีความอ่อนไหวต่อสารยับยั้ง ได้ง่ายเมื่อเทียบกับแบคทีเรียกลุ่มที่ย่อยสารอินทรีย์ และกลุ่มที่สร้างกรด ดังนั้นหากน้ำเสียในระบบมีสารยับยั้งการเจริญอยู่สูงก็จะส่งผลให้ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซมีเทนของระบบลดลง เนื่องจากแบคทีเรียกลุ่มที่สร้างมีเทนหยุดการเจริญซึ่งต้องเสียเวลาในการเติบเชื้อเริ่มต้นและเดินระบบใหม่ ดังนั้นหากมีการควบคุมไม่ให้มีสารยับยั้งเกินกว่าค่ามาตรฐานที่กำหนดไว้จะส่งผลให้ระบบมีประสิทธิภาพในการบำบัดน้ำเสียและสามารถเดินระบบได้ดี (Loehr, 1974; Mosey, 1976; Tchobanoglous, 1979; Ramalho, 1983; Gray, 1981)

- สารทำความสะอาด (Detergents)

สารทำความสะอาดทั้งประเภทที่ไม่มีประจุและที่มีประจุบวกจะมีผลต่อแบคทีเรียในถังหมักแบบไร้อากาศน้อยกว่าเมื่อเทียบกับสารทำความสะอาดที่มีประจุลบเป็นองค์ประกอบ หากมีปริมาณเกินกว่าร้อยละ 1.5 ของน้ำหนักตะกอนเซลล์แห้ง ซึ่งจะมีผลยับยั้งการเจริญของแบคทีเรียกลุ่มที่สร้างมีเทนได้ เนื่องจากผงซักฟอกประเภทดังกล่าวมีอัลกิลเบนซินซัลโภเนส

(Alkyl Benzene Sulphonates, ABS) เป็นองค์ประกอบชั้งสาร ABS นี้จะไม่ถูกย่อยสลายภายในไทรอากาศ ดังนั้นจึงทำให้เกิดการสะสมขึ้นในระบบได้และมีผลโดยตรงต่อจำนวนแบคทีเรียของในระบบด้วย มีรายงานว่าแบคทีเรียที่อยู่ในการตัดตอนของโรงบำบัดน้ำเสียแหล่งชุมชนสามารถปรับตัวได้หากในน้ำเสียมีปริมาณ ABS ร้อยละ 1.5 แต่จะเกิดการขับยึงได้หากมีสาร ABS ในระบบเกินกว่าร้อยละ 2.0 ของน้ำหนักตัดตอนเซลล์แห้ง

- สารประกอบคลอรีโนไฮโดรคาร์บอน (Chlorinated Hydrocarbon)

สารประกอบคลอรีนที่ป่นเปื้อนในน้ำเสียแหล่งชุมชนส่วนใหญ่มาจากร้านซักแห้ง ก๊ตตาคาร และโรงแรเมที่ใช้สารประกอบคลอรีนในการซักล้างจำนวนมาก ส่วนน้ำเสียจากโรงงานการป่นเปื้อนของสารประกอบคลอรีนเกิดจากการใช้น้ำพสมสารประกอบคลอรีนในการล้างและทำความสะอาดดูดูดิบ อุปกรณ์ และพื้นโรงงาน โดยเฉพาะอย่างยิ่งในอุตสาหกรรมผลิตอาหาร เช่น แฟร์เยกและพื้น สารประกอบคลอรีนจะมีผลต่อการขับยึงการเจริญและการสร้างก้ามมีเทนของมีทานินิกแบคทีเรียในระบบ ดังข้อมูลในตารางที่ 4 ปริมาณของสารประกอบคลอรีนชนิดต่างๆ ในถังบำบัดน้ำเสียแบบไทรอากาศที่มีผลขับยึงกิจกรรมของแบคทีเรียลดลงร้อยละ 20

ตารางที่ 4 ปริมาณสารประกอบคลอรีโนไฮโดรคาร์บอนชนิดต่างๆ ในถังบำบัดน้ำเสียแบบไทรอากาศที่มีผลขับยึงกิจกรรมของแบคทีเรียให้ลดลงร้อยละ 20

Table 4. The quality of chlorine hydrocarbon compound in anaerobic digestion process on activity inhibition of bacteria to decreased about 20%.

| สารประกอบคลอรีน | ปริมาณความเข้มข้น (มก./กก. น้ำหนักแห้งของตัดตอน) |
|-----------------------------------|--|
| Chloroform | 15 |
| Trichlorethane | 20 |
| 1, 1, 2- Trichlorotrifluoroethane | 200 |
| Carbon Tetrachloride | 200 |
| Trichloroethylene | 1,800 |
| Tetrachloroethylene | 1,800 |

ที่มา: Gray (1981)

ในขณะที่คลอโรฟอร์ม (CHCl_3) ซึ่งเป็นสารพิษที่มีฤทธิ์ยับยั้งกิจกรรมของมีทาโนجينิก แบคทีเรียโดยพบว่าคลอโรฟอร์มส่วนใหญ่นั้นสามารถระเหยออกจากน้ำเสียได้ในช่วงระหว่างการบำบัดขึ้นต้นหรือในช่วงระหว่างที่นำเสียไหลไปตามคูระบายน้ำ คลอโรฟอร์มที่ความเข้มข้นน้อยกว่า 10 มิลลิกรัม/ลิตรรัมน้ำหนักตะกอนแห้ง จะมีผลยับยั้งกิจกรรมของแบคทีเรียสร้างมีเทนได้อ่อนแรง

- โลหะหนัก (Heavy Metals)

โลหะหนักที่มีผลยับยั้งกิจกรรมของแบคทีเรียในระบบบำบัดน้ำเสียแบบไร้อากาศคือ โครเมียม ทองแดง nickel แคดเมียม และสังกะสี พบว่าทั้งปริมาณและชนิดของโลหะหนักจะมีผลต่อการลดลงของแบคทีเรียที่สร้างมีเทนในถังหมักอย่างมีนัยสำคัญ ดังข้อมูลในตารางที่ 5 แสดงปริมาณของโลหะหนักชนิดต่างๆ ในถังบำบัดน้ำเสียและถังกำจัดตะกอนที่ทำให้อัตราการผลิตก๊าซมีเทนลดลงร้อยละ 20 จากการทดลองในห้องปฏิบัติการ ในขณะที่ทองแดงและสังกะสีที่ความเข้มข้นน้อยกว่า 10 มิลลิกรัม/ลิตร ก็มีผลยับยั้งกิจกรรมของแบคทีเรียกลุ่มที่สร้างมีเทนได้อ่อนแรง

ตารางที่ 5 ปริมาณของโลหะหนักชนิดต่างๆ ในตะกอนของระบบไร้อากาศที่มีผลให้อัตราการผลิตก๊าซลดลงร้อยละ 20

Table 5. The quality of heavy metal in activated sludge of anaerobic process on biogas production rate to decreased about 20%.

| ชนิดของโลหะหนัก | ถังบำบัดน้ำเสียแบบกะ (มก./กก.น้ำหนักแห้งของตะกอน) | ถังกำจัดตะกอนเซลล์ (มก./กก.น้ำหนักแห้งของตะกอน) |
|--------------------|---|---|
| nickel (Nickel) | 2,000 | 30-140 |
| แคดเมียม (Cadmium) | 2,200 | 7-50 |
| ทองแดง (Copper) | 2,200 | 200-800 |
| สังกะสี (Zinc) | 3,400 | 500-3,000 |

ที่มา: Gray (1981)

ความเป็นพิษของโลหะสามารถทำให้ลดลงได้โดยการเติมซัลไฟด์ลงในถังบำบัดทึ้งนี้เนื่องจากซัลไฟด์ซึ่งเป็นสารสร้างตะกอนพลีกซึ่งจะจับตัวกับโลหะหนักและสามารถตกรตะกอนแยกออกจากน้ำเสียได้ การกำจัดโลหะหนักนี้จะทำในขั้นตอนแรกของกระบวนการบำบัดน้ำเสียก่อนปล่อยเข้าสู่ระบบบำบัดแบบไร้อากาศ มีรายงานผลการศึกษาว่าการใช้ซัลไฟด์จำนวน 0.5 มิลลิกรัม/ลิตร สำหรับกำจัดโลหะหนักปริมาณ 1 มิลลิกรัม/ลิตร ออกจากน้ำเสีย หรืออาจจะเติมซัลไฟด์ หรือ ซัลเฟตปริมาณมากกว่าร้อยละ 10 ของปริมาณโลหะหนักที่ป่นเป็นอนุภาคในน้ำเสียความเป็นพิษของทองแดง สังกะสี นิกเกิล และเหล็ก จะหมดไปเมื่อเติมซัลไฟด์ยกเว้นโคโรเมียม สำหรับซัลไฟด์พบว่าสามารถส่งผลกระทบต่อการผลิตมีเทนของเชื้อแบคทีเรียได้ชั่นกันหากในระบบมีซัลไฟด์มากกว่า 200 มิลลิกรัม /ลิตร จะมีผลยับยั้งกิจกรรมของมีเทนได้อย่างสมบูรณ์

- แอมโมเนีย (Ammonia)

แอมโมเนียในถังบำบัดน้ำเสียแบบไร้อากาศเกิดจากการแตกตัวของสารอินทรีในไตรเจน เช่น โปรตีน และยูเรีย หรือได้จากการเติมสารประกอบแอมโมเนียเพื่อใช้เป็นค่าในการปรับค่าพีเอชของน้ำเสีย แอมโมเนียในน้ำเสียมีอยู่ด้วยกันสองรูปซึ่งจะอยู่แบบสมดุลกัน คือ แอมโมเนียม (NH_4^+) และแอมโมเนีย (NH_3) ดังสมการ 5



สมดุลของแอมโมเนียนี้จะเป็นบัฟเฟอร์ที่สำคัญของการย่อยสลายสารอินทรีในสภาพไร้อากาศหากน้ำเสียมีปริมาณในไตรเจนต่ำ แอมโมเนียที่แตกตัวจะถูกจุลินทรีนำไปใช้เพื่อการเจริญและสร้างเซลล์ใหม่ทำให้ความเป็นบัฟเฟอร์ลดลงส่งผลให้ความคงตัวของระบบลดลง แอมโมเนียมและแอมโมเนียในไตรเจนที่เกิดขึ้นในถังหมักของระบบไร้อากาศจะมีผลยับยั้งกิจกรรมการผลิตมีเทนของแบคทีเรียในระบบที่ระดับความเข้มข้นของแอมโมเนีย 150 มิลลิกรัม/ลิตร และแอมโมเนียม 3,000 มิลลิกรัม/ลิตร จะมีผลยับยั้งการเจริญและการสร้างมีเทนของมีทานอินนิกแบคทีเรียในระบบได้โดยไม่เกี่ยวข้องกับค่าพีเอชของน้ำเสียในระบบ

2.3. ชนิดของระบบผลิตก๊าซชีวภาพที่ใช้กับน้ำเสียโรงงานสกัดน้ำมันปาล์ม

ชนิดของถังปฏิกรณ์ที่นำมาใช้สำหรับบำบัดน้ำเสียของโรงงานสกัดน้ำมันปาล์ม ซึ่งมีประสิทธิภาพในการย่อยสลายสารอินทรีย์จนนำไปสู่การผลิตก๊าซชีวภาพภายใต้สภาวะไร้อากาศ สำหรับระบบผลิตก๊าซชีวภาพที่มีความสำคัญ ได้แก่ ระบบ Up-flow Anaerobic Sludge Blanket (UASB), Up-flow Anaerobic Filter (UFAF), Down Flow Anaerobic Filter (DFAF) และ Fluidize Bed Reactor (FB) (Hickey *et. al.*, 1991) เทคโนโลยีการบำบัดน้ำเสียแบบไร้อากาศซึ่งมีความสำคัญสำหรับการบำบัดน้ำเสีย การย่อยสลายแบบไร้อากาศซึ่งเป็นกระบวนการที่ไม่ต้องการอากาศและสามารถให้ผลผลิตที่สำคัญ คือ มีเทน ดังนั้นระบบไร้อากาศจึงเป็นกระบวนการที่มีประสิทธิภาพและสามารถให้ผลผลิตที่เป็นสารพลังงานได้ (Sekiguchi *et. al.*, 2001)

การบำบัดน้ำเสียโดยมีทางโน้นิโนแบบที่เรียกว่าจะมีการสร้างตะกอนส่วนเกิน น้อยกว่าระบบบำบัดน้ำเสียแบบที่ใช้อากาศ สำหรับผลผลิตของระบบไร้อากาศส่วนใหญ่ จะให้ผลผลิตที่มีพลังงานสูงอยู่โดยจะถูกเก็บรักษาอยู่ภายในสารอินทรีย์ต่อไป ผลิตเป็นก๊าซชีวภาพ สำหรับระบบบำบัดน้ำเสียส่วนใหญ่จะใช้ในการบำบัดน้ำเสียที่มีความสกปรกปานกลางและที่ความสกปรกสูงโดยมีค่าซีโอดี (Chemical Oxygen Demand; COD) มากกว่า 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร โดยส่วนใหญ่จะนำไปใช้กับการบำบัดน้ำเสีย (Organic wastewater) และของเสียที่เป็นของแข็ง (Solid wastes) ที่มีอุณหภูมิปานกลางคือที่ 25-40 องศาเซลเซียส (Sekiguchi *et. al.*, 2001) สำหรับในระบบไร้อากาศสามารถแบ่งชนิดของระบบออกเป็นสองแบบ คือ ถังบำบัดแบบขั้นตอนเดียวและถังบำบัดแบบสองขั้นตอน (Loehr, 1974; Gray, 1981)

2.3.1. ถังบำบัดขั้นตอนเดียว (Single Stage Digestion)

เป็นระบบบำบัดน้ำเสียที่รวมเอากระบวนการย่อยสลายสารอินทรีย์และกระบวนการตกตะกอนที่สองไว้ในถังบำบัดเพียงใบเดียวและไม่มีระบบกวนผสมจึงทำให้ระบบใช้ระยะเวลาในการเก็บกักน้ำเสียนานกว่าปกติ คือ ประมาณ 30-60 วัน จึงเป็นระบบบำบัดที่เหมาะสมต่อการบำบัดน้ำเสียที่มีค่าซีโอดีต่ำและมีอัตราการไหลของน้ำเสียต่อวันไม่มากนัก เช่น น้ำเสียจากกระบวนการเกย์ตระกograms และจากโรงงานอุตสาหกรรมขนาดเล็ก หรือ อาจจะเรียกถังบำบัดชนิดนี้ว่าถังบำบัดแบบไร้อากาศที่มีอัตราการย่อยสลายต่ำ (Low rate anaerobic digestion) หลักการทำงานของระบบเหมือนกับระบบบำบัดแบบไร้อากาศโดยทั่วไป ข้อเสียของระบบนี้ คือ น้ำเสียสามารถไหลลัดวงจรได้ง่าย ส่วนลักษณะของถังบำบัดแบบขั้นตอนเดียวที่มีการกวนผสม มีระบบปรับสภาพของตะกอนเซลล์ทำให้ระบบมีประสิทธิภาพในการย่อยสลายดีกว่าแบบแรก เนื่องจากจุลินทรีย์สามารถสัมผัสถักกับสารอินทรีย์แพร่หลายในถังบำบัดได้อย่างทั่วถึง ซึ่งเป็นสาเหตุ

ให้ระบบสามารถรับอัตราการระบบตุกสารอินทรีย์ได้มากขึ้นและใช้ระยะเวลาเก็บกักน้ำอย่างเหลือประมาณ 15-20 วัน แต่น้ำเสียที่ออกจากถังบำบัดประเภทนี้จะต้องแยกเอาตะกอนเซลล์ออกก่อนซึ่งอาจเรียกว่าถังบำบัดแบบไร์อากาศชนิดอัตราการย่อยสลายสูง (High rate anaerobic digestion) สำหรับถังบำบัดแบบขั้นตอนเดียวที่ใช้ในการบำบัดน้ำเสียโรงงานผลิตน้ำมันปาล์ม ได้แก่

- Modified Anaerobic Baffled Bioreactor (MABR)

MABR เป็นถังหมักที่พัฒนามาจากถัง Anaerobic Baffled Bioreactor (ABR) เดิม โดยเป็นการปรับปรุงรายละเอียดของถังซึ่งเป็นการเพิ่มประสิทธิภาพของถังปั๊กรณ์ ได้แก่ การปรับปรุงโดยออกแบบให้ส่วนก้นของถังหมักให้มีขนาดใหญ่และเพิ่มปริมาตรของช่องที่ใช้ก้นโดยแบ่งถังปั๊กรณ์ออกเป็น 5 ส่วน ทำให้จุลินทรีย์สามารถยึดติดกับถังได้เพิ่มขึ้นส่วนของก้นถังหมักทำมุม 45 องศา ขนาดกับพื้นดินทำให้อัตราส่วนของ Up come และ Down come มีอัตราส่วนเท่ากับ 4 :1 ทำให้สามารถลดความเร็วของ Up come เป็นการป้องกันการไหลเข้ามาโดยตรงของน้ำเสียเข้าสู่สูญญากาศของ Chambers โดยจะมี Baffles วางตั้งฉากกับแนวระนาบอย่างต่อเนื่องสำหรับลดแรงดันของน้ำเสียที่เข้ามา การออกแบบถังปั๊กรณ์ใหม่นี้ทำให้สามารถรองรับระยะเวลาที่ใช้เก็บกักนานขึ้นซึ่งสามารถใช้ในการบำบัดน้ำเสียของโรงงานผลิตน้ำมันปาล์มโดยพบว่าภายในได้สถานะคงตัวของถังปั๊กรณ์จะสามารถผลิตก๊าซมีเทนอยู่ในช่วงระหว่าง 0.32-0.424 ลิตรมีเทน/ กรมของซีโอดีกู๊กใช้ไป โดยสามารถให้ผลผลิตมีเทนร้อยละ 67.3-71.2 ในขณะที่ใช้ระยะเวลาในการเก็บกักน้ำเสีย (Hydraulic Retention Time; HRT) เป็นเวลา 3-10 วัน สามารถลดค่าซีโอดีได้เท่ากับร้อยละ 87.4-95.3 ไขมันและน้ำมันได้เท่ากับร้อยละ 44.1-91.3 ตามลำดับ (Faisal and Hajime, 2001)

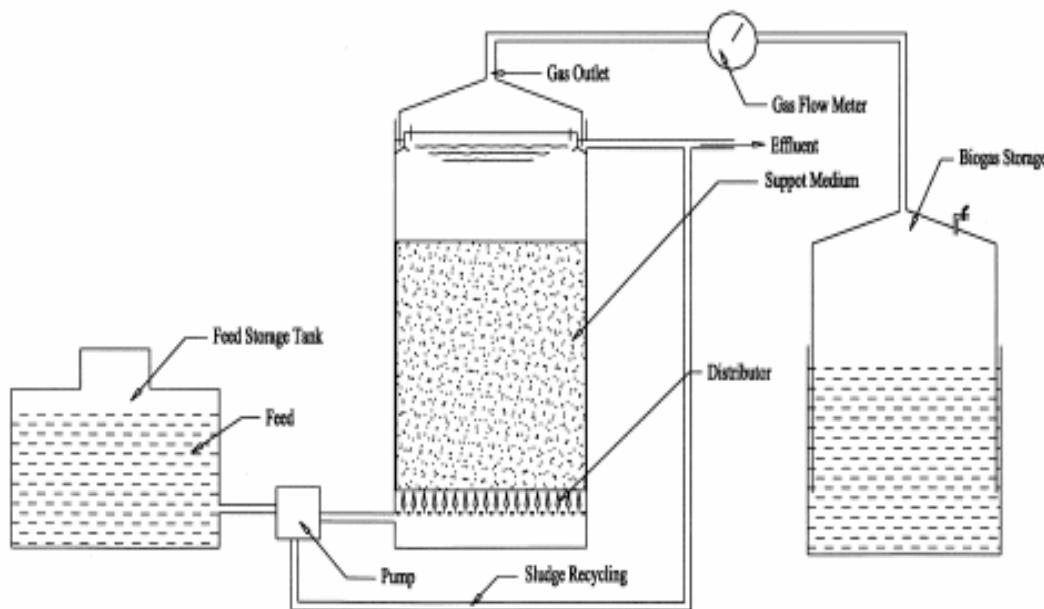
ระบบนี้สามารถผลิตกรดไขมันระเหยง่ายทั้งหมดโดยมีค่าสูงสุด เท่ากับ 1,450 มิลลิกรัม/ลิตร ในขณะที่ใช้ระยะเวลาในการเก็บกัก เท่ากับ 3.0 วัน ทำให้ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอดีต่ำความเข้มข้นของกรดไขมันระเหยง่ายจะลดลงเมื่อระยะเวลาที่ใช้ในการเก็บกักยาวนานขึ้นในขณะที่ค่าพิเศษของระบบพบว่าจะค่อนข้างคงที่อยู่ในช่วง 6.90-7.02 ที่ระยะเวลาเก็บกักแตกต่างกัน ถังปั๊กรณ์ชนิด MABR เป็นระบบที่สามารถรักษาภาระของมีทานอนิโนนิกแบบที่เรียโดยระยะเวลาเก็บกักที่ยาวนานซึ่งจะทำให้สามารถเปลี่ยนอินทรีย์วัตถุไปเป็นผลิตภัณฑ์สุดท้าย คือ มีเทนในอัตราที่สูงโดยไม่มีการสะสมของสารตัวกลางที่ใช้สร้างผลิตภัณฑ์ โดยพบว่าการใช้ระยะเวลาในการเก็บกักที่สั้นจะให้ผลผลิตของก๊าซชีวภาพสูงกว่าการใช้ระยะเวลาในการเก็บกักที่ยาวนาน คือ ปริมาณของก๊าซชีวภาพที่ถูกผลิตมีค่าเท่ากับ 12.21 และ 42.11 ลิตรต่อวัน ตามลำดับ ในขณะที่ใช้ระยะเวลาในการเก็บกัก เท่ากับ 10 และ 3 วัน ตามลำดับ ผลได้ของมีเทนค่อนข้างคงที่ประมาณ 0.381 ลิตรมีเทนต่อกรัมซีโอดีที่ถูกใช้ไป โดยสามารถพบปริมาณของแข็งแχวนลดอย

ระยะจ่าย (VSS) เหลืออยู่ในน้ำทิ้งอยู่ในช่วงจาก 210 - 1,470 มิลลิกรัม/ลิตร ตลอดระยะเวลาในการดำเนินงาน (Faisal and Hajime, 2001)

ข้อได้เปรียบของถังหมักชนิด Anaerobic Baffled Bioreactor (ABR) คือ มีลักษณะที่ดีสำหรับการบำบัดน้ำเสียจากโรงงานอุตสาหกรรม เนื่องจากการก่อสร้างทำได้ง่ายและราคาถูก แต่ไม่สามารถเคลื่อนย้ายส่วนประกอบรวมทั้งอุปกรณ์เครื่องมือต่างๆ ได้ ระบบนี้สามารถทนทานต่อการเกิด Shock load และสามารถรองรับปริมาณน้ำเสียที่มีปริมาณมากได้ ส่วนข้อเสียของระบบนี้คือขั้นตอนการเริ่มต้นระบบ (Start-up) มีความยุ่งยาก

-Fixed Film Reactor

ถังปฏิกรณ์ชนิดนี้เป็นถังหมักซึ่งถูกติดตั้งไว้อยู่กับที่ (ภาพที่ 3) โดยจุลินทรีย์จะเจริญขึ้นเกาะและสร้างแผ่นฟิล์มชีวภาพที่พิ华ของวัสดุตัวกลาง ได้แก่ โพลีไวนิคลอไรด์ (Polyvinyl Chloride; PVC) ถ่านกัมมันต์ (Activated carbon) ก้อนกรวด (Hard rock particles) หรือ Ceramic rings น้ำเสียจะกระจายจากทางด้านบนและด้านล่างของวัสดุตัวกลางนี้ สำหรับข้อได้เปรียบของถังปฏิกรณ์ชนิดนี้ คือ การก่อสร้างทำได้ง่าย ไม่ใช้เครื่องจักรในการกวนผสม มีความคงตัวสูงที่อัตราการบรรเทาสารอินทรีย์สูงและสามารถต่อ Toxic shock loads และ Organic shock loads ที่มีจำนวนมากได้ (Rajeshwari *et al.*, 2000) ถังหมักสามารถพื้นตัวกลับคืนสู่สภาพเดิมได้อย่างรวดเร็วภายหลังที่ถังหมักเกิดการขาดแคลนสารอาหาร ข้อจำกัดที่สำคัญของการออกแบบให้ถังหมักมีปริมาตรค่อนข้างสูงเมื่อเทียบกับกระบวนการที่มีอัตราการย่อยสลายสูงอื่นๆ โดยปริมาตรของถังหมักจะสัมพันธ์กับปริมาณของวัสดุตัวกลาง ในขณะที่ปริมาณของแข็งแχวนโดยที่มีอยู่ในน้ำเสียจะทำให้เกิดการอุดตันและมีผลต่อการเพิ่มความหนาของแผ่นฟิล์มชีวภาพ



ภาพที่ 3 ลักษณะของถังหมักชนิด Fixed Film Reactor

Figure 3. Fixed Film Reactor.

ที่มา: Rajeshwari และคณะ (2000)

- Anaerobic Filter (AF)

ถังปฏิกรณ์ชนิด Anaerobic Filter ซึ่งใช้ในการบำบัดน้ำเสียโรงงานสกัดน้ำมันปาล์ม (Palm Oil Mill Wastewater; POMW) ซึ่งทำการทดลองที่อุณหภูมิปานกลาง (35 องศาเซลเซียส) โดยใช้ Clay rings ที่มีเส้นผ่าศูนย์กลาง 0.3-0.5 มิลลิเมตร เป็นวัสดุตัวกลางรองรับจุลินทรีย์ สำหรับการเริ่มต้นระบบของถังปฏิกรณ์โดยใช้ระยะเวลาในการเก็บกักประมาณ 1.5-4.5 วัน ประสิทธิภาพสูงสุดในการกำจัดซีโอดี ซึ่งได้รับที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ เท่ากับ 17.0 กรัมซีโอดี/ลิตร/วัน โดยใช้ระยะเวลาเก็บกัก 6 ชั่วโมง พบร่วมสามารถกำจัดซีโอดีได้ร้อยละ 90

ถังปฏิกรณ์ชนิดนี้ประกอบด้วย อะคริลิก (Acrylic) และท่อพลาสติก (Plastic tube) ซึ่ง มีเส้นผ่าศูนย์กลางภายใน เท่ากับ 6.5 เซนติเมตร และมีความยาวทั้งหมด เท่ากับ 55 เซนติเมตร ปริมาตรใช้งาน เท่ากับ 1.0 ลิตร โดยทำการวาง Clay rings ที่มีเส้นผ่าศูนย์กลาง เท่ากับ 2-5 มิลลิเมตร ซึ่งรองรับด้วย Stainless steel mesh ในลักษณะแบบสุ่ม โดยลักษณะที่สำคัญ ของวัสดุที่ใช้รองรับ (Packing medium) คือ มีความพรุนร้อยละ 63 มีความจำเพาะของพื้นที่ผิว เท่ากับ 250 ตารางเมตร/กรัม ความหนาแน่น (Bulk density) เท่ากับ 1.52 กรัม/ลูกบาศก์เซนติเมตร และความสามารถในการแลกเปลี่ยนประจุ (Cation exchange capacity) เท่ากับ 125-140 มิลลิกรัม/

100 กรัม โดยวัสดุต่างๆ เหล่านี้ซึ่งมีความเหมาะสมสมดื่มพิทักษ์ในจินตนาการที่เรียกว่า ถังหมักชนิดนี้สามารถใช้กำจัดสารอินทรีย์ที่ทนทานต่อการย่อยสลายในน้ำเสียได้ดี สำหรับการป้อนน้ำเสียเข้าสู่ถังหมัก และนำน้ำเสียออกจากการถังนี้โดยอาศัย Peristaltic pump อัตราส่วนของน้ำเสียซึ่งมีการหมุนเวียนกลับต่ออาหารที่เข้ามาเท่ากับ 1:4 ในขณะที่น้ำส่วนที่เหลือจะถูกกำจัดออกไป (Borja and Banks, 1995)

- Anaerobic Fluidized Bed Reactor (AFBR)

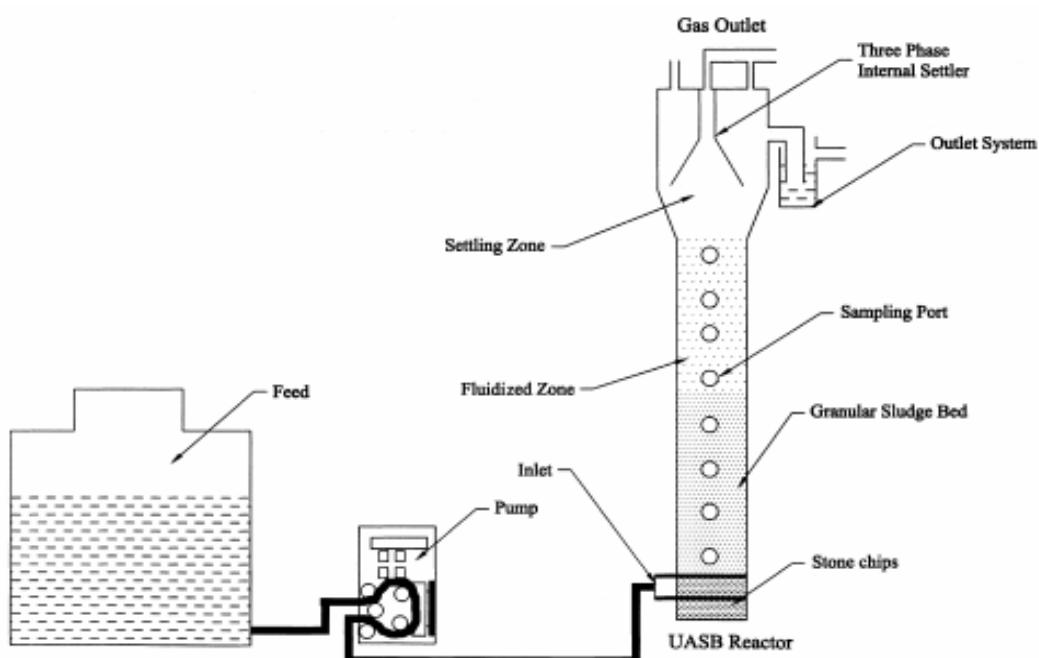
Anaerobic Fluidized Bed Reactor เป็นถังหมักที่มีวัสดุรองรับสำหรับให้จุลินทรีย์ยึดเกาะ และเจริญเติบโตโดยวัสดุตัวกลางที่ใช้ในการดำเนินงานจะเป็นอนุภาคที่มีขนาดเล็ก ได้แก่ ทรายและถ่านกำมันต์ (Activated carbon) เป็นต้น โดยวัสดุตัวกลางนี้จะต้องมีพื้นที่ผิวจำนวนมากเพื่อให้เกิดการสร้างแพ่นฟิล์มชีวภาพและการเจริญเติบโตทำให้สามารถเก็บกักมวลเซลล์จุลินทรีย์ให้อยู่ในถังหมักในปริมาณที่สูง นอกจากนี้ยังช่วยส่งเสริมให้ระบบมีประสิทธิภาพและทำให้ระบบมีความคงตัวสูงจึงทำให้มีโอกาสที่จะใช้กับอัตราภาระสารอินทรีย์ที่สูงและสามารถทนต่อสารที่มายับยั้งได้ดี ถังปฏิกรณ์ชนิด Fluidized Bed พบร่วมประสิทธิภาพสูงกว่าถังปฏิกรณ์ชนิด Anaerobic Filter เนื่องจากถังปฏิกรณ์ชนิดนี้สามารถส่งเสริมให้เกิดการสัมผัสระหว่างสารอาหารกับเซลล์จุลินทรีย์ที่ดีเนื่องจากมีบริเวณพื้นที่ผิวเพิ่มขึ้น (Rajeshwari *et al.*, 2000)

สำหรับการนำถังปฏิกรณ์ชนิด AFBR มาใช้ในการบำบัดน้ำเสียโรงงานสกัดน้ำมันปาล์มโดยถังหมักจะดำเนินงานที่อุณหภูมิปานกลาง (35 องศาเซลเซียส) โดยใช้ทรายที่มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง เท่ากับ 0.3-0.5 มิลลิเมตร เป็นวัสดุตัวกลางรองรับจุลินทรีย์สำหรับการเริ่มต้นระบบโดยใช้ระยะเวลาในการเก็บกักประมาณ 6 ชั่วโมง ประสิทธิภาพสูงสุดในการลดค่าซีไอดีที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ เท่ากับ 31.2 กรัมซีไอดี/ลิตร/วัน โดยใช้ระยะเวลาในการเก็บกักเป็นเวลา 6 ชั่วโมง พบร่วมสามารถกำจัดซีไอดีได้ร้อยละ 90 ลักษณะของถังปฏิกรณ์ชนิดนี้ประกอบด้วยส่วนที่สำคัญ คือ Conical-shaped acrylic vessel โดยมีปริมาตรใช้งาน เท่ากับ 1.0 ลิตร ความยาวของ Reactor column เท่ากับ 50 เซนติเมตร โดยมีลักษณะเรียกว่าง คือ ที่ฐานจะมีเส้นผ่านศูนย์กลาง 4.0 เซนติเมตร ในขณะที่ส่วนบน มีเส้นผ่านศูนย์กลาง 7.0 เซนติเมตร ซึ่งเชื่อมอยู่กับ Upper setting section ซึ่งมีความยาว เท่ากับ 6.0 เซนติเมตร เส้นผ่านศูนย์กลางมีขนาด 12.0 เซนติเมตร โดย Static-bed ซึ่งจะใช้ทรายที่มีเส้นผ่านศูนย์กลาง 0.3-0.5 มิลลิเมตร จำนวน 75 กรัม (ปริมาตร 0.09 ลิตร) สำหรับใช้เป็นตัวนำพาเซลล์จุลินทรีย์ นำเสียที่ไหลออกจากถังปฏิกรณ์จะถูกหมุนเวียนจาก Settlement zone ไปยังส่วนล่างของถังหมักโดยใช้ Recycle pump อัตราการหมุนเวียน เท่ากับ 40 ลิตร/ชั่วโมง บริเวณ Settlement zone นี้ซึ่งมีลักษณะเป็นรูปกรวย โดยมีวัตถุประสงค์เพื่อแยก

ก้าชและของเหลวออกจากกันโดยใช้แผ่นเหล็กกั้นทำให้เกิดเป็นช่องที่ยอมให้ก้าชที่ถูกผลิตผ่านไปได้ (Borja and Banks, 1995)

- Up-flow Anaerobic Sludge Blanket (UASB)

การพัฒนาระบวนการผลิตมีเทน โดยอาศัยถังปฏิกรณ์ชนิด UASB ซึ่งถังปฏิกรณ์นี้ถูกผลิตขึ้นครั้งแรกโดย Since lettinga 'S group เป็นผู้พัฒนาสำหรับใช้ในการบำบัดน้ำเสียที่มีความสกปรกสูงจากอุตสาหกรรมผลิตอาหาร (Lettinga, 1995) ถังปฏิกรณ์ชนิด UASB ซึ่งถูกนำมาใช้ในการย่อยสลายสารอินทรีย์ตุ่นภายในได้สภาวะไร้อากาศที่ประกอบด้วยถังปฏิกรณ์เพียงถังเดียวสำหรับน้ำเสียจะถูกส่งผ่านจากทางด้านล่างของถังบำบัดและไหลออกทางด้านบนของถังหมัก (ภาพที่ 4) สำหรับการย่อยสลายของสารอินทรีย์ซึ่งจะเกิดขึ้นภายในถังบำบัดและมีการผลิตก้าชมีเทนเกิดขึ้นมา (Borja *et al.*, 1996; Rajeshwari *et al.*, 2000)



ภาพที่ 4 ลักษณะของถังหมักชนิด Up-flow Anaerobic Sludge Blanket Reactor (UASB)

Figure 4. Up-flow Anaerobic Sludge Blanket Reactor.

ที่มา: Rajeshwari และคณะ (2000)

ถังปฏิกรณ์ชนิด UASB ถูกนำมาใช้อย่างแพร่หลายโดยประสบความสำเร็จในการบำบัดน้ำเสียของโรงงานอุตสาหกรรมอาหาร เนื่องจากเป็นระบบที่ไม่ต้องใช้พลังงานสูงเพื่อเติมอากาศให้กับน้ำเสีย นอกจานี้ยังเป็นระบบที่มีประสิทธิภาพสูงในการสร้างผลผลิตมีเทน สำหรับการใช้ถังปฏิกรณ์ชนิด UASB แบบขั้นตอนเดียวพบว่าสามารถกำจัดซีโอดีได้อย่างมีประสิทธิภาพ และสามารถรองรับภาระสารอินทรีย์ในอัตราที่สูง นอกจานี้ระบบยังสามารถทำงานได้ที่อุณหภูมิต่ำ เป็นระบบที่สามารถกำจัดสารอินทรีย์ที่ไม่ละลายน้ำซึ่งปัจจุบันเป็นอยู่ในน้ำเสียได้ สำหรับประสิทธิภาพในการบำบัดน้ำเสียของถังปฏิกรณ์ชนิด UASB โดยพบว่าสามารถลดค่าซีโอดีอยู่ในช่วงค่าระหว่าง 5,000 – 15,000 มิลลิกรัม/ลิตร ได้ร้อยละ 75-85 โดยใช้ระยะเวลาในการเก็บกัก 4-12 ชั่วโมง ซึ่งได้เปรียบของระบบนี้ คือ สามารถทนต่อการเปลี่ยนแปลงของสิ่งแวดล้อมในระบบได้แก่ อุณหภูมิ พิเศษ และการเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสารอินทรีย์ในน้ำเสียที่เกิดขึ้นอย่างกะทันหัน (Shock load) ได้ (Gray, 1981)

สำหรับการนำถังปฏิกรณ์ชนิด UASB มาใช้ในการบำบัดน้ำเสียของโรงงานผลิตน้ำมันจากดอกทานตะวันซึ่งคุณลักษณะของน้ำเสียที่นำมาใช้งานดังแสดงในตารางที่ 6 การนำถังปฏิกรณ์ชนิด UASB มาใช้สำหรับบำบัดน้ำเสียในระดับอุตสาหกรรมโดยระบบดำเนินงานที่อุณหภูมิปานกลางพบว่าสามารถกำจัดของแข็งแบรนโลยและกรดไขมัน ได้แก่ ลิโนเลอิก (Linoleic) โอเลอิก (Oleic) ไมริสติก (Myristic) ปาล์มมิติก (Palmitic) สเตียริก (Stearic) อะราชิดิก (Arachidic) บีหินิก (Behenic) และ กรดไขมันอื่น ๆ ได้ประมาณร้อยละ 70 ซึ่งได้รับที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์อยู่ในช่วงค่าระหว่าง 1.6 และ 7.8 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร/วัน ในขณะที่ระยะเวลาที่ใช้ในการเก็บกักน้ำเสียของระบบที่เหมาะสม คือ 2.0 และ 2.8 วัน ตามลำดับ โดยที่อัตราการผลิตมีเทน เท่ากับ 0.354 ลูกบาศก์เมตรของมีเทน/กิโลกรัมซีโอดี (Saatci *et al.*, 2003)

ตารางที่ 6 ลักษณะเฉพาะของน้ำเสียโรงงานผลิตน้ำมันจากอุตสาหกรรม

Table 6. The characteristic of sunflower oil mill wastewater.

| พารามิเตอร์ | อยู่ในช่วงค่าระหว่าง |
|--|----------------------|
| พีเอช | 1.5-2.6 |
| ค่าอัลคาไลด์ (มิลลิกรัม/ลิตร ในรูปของแคลเซียม carbonate) | 800-1990 |
| ซีไอดี (มิลลิกรัม/ลิตร) | 5,600-15,300 |
| ของแข็งแขวนลอยทั้งหมด (มิลลิกรัม/ลิตร) | 4,300-12,800 |
| ของแข็งแขวนลอยระเหยง่าย(มิลลิกรัม/ลิตร) | 3,700-9,680 |
| ไนโตรเจนทั้งหมด(มิลลิกรัม/ลิตร) | 19.8-125.4 |
| ฟอสฟอรัสทั้งหมด(มิลลิกรัม/ลิตร) | 216.0-556.2 |
| วัสดุที่ประกอบด้วยไขมันทั้งหมด(มิลลิกรัม/ลิตร) | 540-7640 |
| ไขมันทั้งหมด(มิลลิกรัม/ลิตร) | 364.4-1,696.0 |
| กรดระเหยง่ายทั้งหมด(มิลลิกรัม/ลิตร) | 237.0-1,293.8 |

ที่มา: Saatci และคณะ (2003)

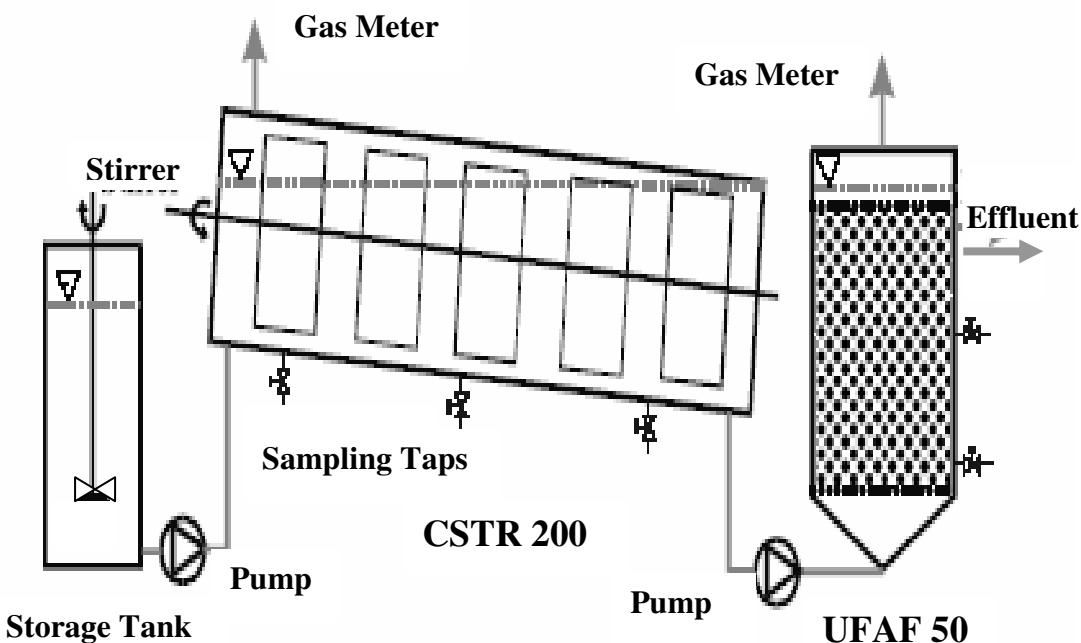
2.3.2 ถังบำบัดสองขั้นตอน (Two-stage Digestion)

ถังบำบัดน้ำเสียแบบนี้ได้ถูกพัฒนามาจากถังบำบัดแบบขั้นตอนเดียว ซึ่งระบบบำบัดแบบนี้จะใช้ถังบำบัดน้ำเสียสองถัง คือ ถังย่อยสลายสารอินทรีย์ที่ติดตั้งระบบการกวนผสมเพื่อให้菊ินทรีย์ในถังบำบัดสามารถย่อยสลายสารอินทรีย์โมเลกุลใหญ่ให้เป็นสาร โมเลกุลเล็ก และกรดไขมันระเหยง่ายได้รวดเร็วและทั่วถึง ส่วนถังบำบัดใบที่สองจะถูกใช้สำหรับเป็นถังผลิตก๊าซมีเทน โดยอาศัยมีทานโอนจินิกแบคทีเรีย ซึ่งสามารถเปลี่ยนกรดไขมันระเหยง่ายที่ผลิตจากถังหมักใบแรกเป็นก๊าซมีเทน โดยในแต่ละขั้นตอนจำเป็นต้องควบคุมพีเอชของน้ำเสียให้เหมาะสมต่อ กิจกรรมของแบคทีเรียแต่ละกลุ่ม คือ ควบคุมค่าพีเอชของน้ำเสียในถังย่อยสลายให้อยู่ที่ประมาณ 6.0 และควบคุมค่าพีเอชในถังผลิตก๊าซให้ได้ประมาณ 7.0 ซึ่งจะทำให้ระบบมีประสิทธิภาพในการบำบัดน้ำเสียได้สูงขึ้น โดยใช้ระยะเวลาในการเก็บกักน้ำเสียสั้นเพียง 12 ชั่วโมง (Loehr, 1974; Gray, 1981; Tchobonoglou and Burton, 1991)

- Continuously Stirred Tank Reactor / Up-flow Anaerobic Filter (CSTR/UAF)

ระบบบำบัดน้ำเสียแบบ 2 ขั้นตอน ซึ่งมีการใช้ถังปฏิกรณ์ชนิด CSTR ร่วมกับถังปฏิกรณ์ชนิด UAF (ภาพที่ 5) โดยถังปฏิกรณ์ชนิด CSTR มีขนาด 200 ลิตร และถังปฏิกรณ์ชนิด UAF มีขนาด 50 ลิตร ซึ่งถูกนำไปใช้ในการบำบัดน้ำเสียจากครัวเรือนที่มีสารอินทรีย์ปนเปื้อนอยู่โดยใช้เวลาในการเดินระบบนาน 5 เดือน พบว่าถังปฏิกรณ์ชนิด CSTR มีอัตราการป้องสารอินทรีย์เท่ากับ 9.8 กิโลกรัมซีโอดี/ลูกบาศก์เมตร/วัน ในขณะที่ระยะเวลาที่ใช้ในการเก็บกักน้ำเสียถูกรักษาไว้ที่ 24 วัน พบว่าสามารถลดปริมาณซีโอดีได้ร้อยละ 68 และมีการผลิตก๊าซชีวภาพเกิดขึ้นเท่ากับ 4.0 ลูกบาศก์เมตร/วัน ในขณะที่ถังปฏิกรณ์ชนิด UAF ซึ่งใช้ระยะเวลาในการเก็บกักน้ำเสียเป็นเวลา 6 วัน พบว่าสามารถลดปริมาณซีโอดีได้เท่ากับร้อยละ 38 และมีการผลิตก๊าซชีวภาพเกิดขึ้นเท่ากับ 1.8 ลูกบาศก์เมตร/วัน สำหรับประสิทธิภาพของการใช้ระบบห้องส่องร่วมกันพบว่ามีประสิทธิภาพในการย่อยสลายได้เท่ากับร้อยละ 80 (Held *et al.*, 2002)

การผลิตก๊าซชีวภาพเป็นกระบวนการที่เกิดขึ้นโดยไม่ใช้อากาศซึ่งมักมีปัญหาเกี่ยวกับความต่อเนื่องของการผลิตกรดไนมันระเหยง่าย (VFA) เกิดขึ้น โดยเฉพาะเมื่อดำเนินงานที่ใช้ถังปฏิกรณ์ชนิด CSTR ซึ่งมีผลต่อการผลิตก๊าซมีเทนและการเปลี่ยนแปลงของพีเอชในถังบำบัดโดยพบว่าความเข้มข้นของกรดโพรพิโอนิกที่ถูกย่อยสลายจะมีผลต่อการเกิดกรดไนมันระเหยง่ายทั้งหมด ในขณะที่ความเข้มข้นของกรดอะซิติกที่ถูกย่อยสลายจะมีความสำคัญต่อการผลิต iso-valerate หรือ 2-methylbutyrate ผลที่เกิดขึ้นจากการย่อยสลายของกรดอะซิติกทำให้ได้ n-butyrate และ iso-butyrate หรือ 2-methylbutyrate เป็นผลผลิต ในขณะที่ผลที่เกิดขึ้นจากการย่อยสลายของ Propionate จะได้ผลผลิต คือ n-valerate เพียงอย่างเดียว (Pind *et al.*, 2002) ในกระบวนการหมักพบว่าสัดส่วนของการใช้อาหาร การสร้างผลผลิต และการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์มีความสำคัญต่อการผลิตก๊าซชีวภาพ สำหรับการสร้างถังหมักเพื่อใช้ในการผลิตก๊าซชีวภาพนั้นเป็นเรื่องที่ท้าทาย โดยถังหมักจะต้องไม่ทำให้มีการรั่วไหลของก๊าซเกิดขึ้นและยอมให้สารที่อยู่ภายในระบบมีการควบคุมการผสมกัน ได้ดีสามารถควบคุมการเติมสารอาหารและการเปลี่ยนแปลงของสภาพแวดล้อมจากการเพาะเลี้ยง ได้ดี (Ann *et al.*, 2004)



ภาพที่ 5 ระบบบำบัดแบบสองขั้นตอนระหว่าง CSTR และ UFAF ที่สำหรับใช้ผลิตก๊าซชีวภาพ

Figure 5. Two stage anaerobic treatment of CSTR and UFAF reactor for biogas production.

ที่มา: Held และคณะ (2002)

- Up-flow Anaerobic Sludge Blanket (UASB/UASB)

สำหรับการใช้ถังปฏิกรณ์ชนิด UASB ในกระบวนการบำบัดน้ำเสียจากโรงงานผลิตน้ำมันปาล์ม โดยอาศัยกระบวนการบำบัดน้ำเสียแบบสองขั้นตอน คุณสมบัติของน้ำเสียจากโรงงานผลิตน้ำมันปาล์มดังแสดงในตารางที่ 7 กระบวนการบำบัดน้ำเสียแบบสองขั้นตอนซึ่งการดำเนินงานโดยระบบจะถูกทำการแยกออกเป็นสองถัง คือ ถังสำหรับผลิตกรด (Acidogenic reactor) และถังผลิตมีเทน (Methanogenic reactor) (ภาพที่ 6) สำหรับให้จุลินทรีย์ทั้งสองกลุ่มเจริญแยกออกจากกันเนื่องจากสภาพที่เหมาะสมต่อการเจริญและสร้างผลผลิตของจุลินทรีย์ทั้งสองกลุ่มแตกต่างกันโดยถังใบแรกนี้มีขนาด 12.0 ลิตร สามารถรองรับอัตราการป้อนสารอินทรี (Organic Loading Rate; OLR) อยู่ในช่วงระหว่าง 2.5-16.6 กรัมซีโอดี/ลิตร/วัน ในขณะที่ปริมาณของแข็งแหวนโลยที่เข้าสู่ระบบ เท่ากับ 5.4 กรัม/ลิตร ถังปฏิกรณ์นี้จะถูกใช้สำหรับผลิตกรด ไขมันระเหยง่าย และสารตัวกลางที่สำคัญซึ่งสามารถเปลี่ยนไปเป็นมีเทนได้ โดยพบว่าประสิทธิภาพในการผลิตกรดจะสูงสุดของถังปฏิกรณ์นี้ เท่ากับ 4.1 กรัม/ลิตร/วัน โดยใช้ระยะเวลาในการเก็บกักเท่ากับ 0.9 วัน

**ตารางที่ 7 คุณลักษณะของน้ำเสียโรงงานสกัดน้ำมันปาล์มที่ใช้ในบำบัดโดยถังปฏิกรณ์ชนิด UASB
แบบสองชั้นตอน**

Table 7. The characteristic of palm oil mill wastewater.

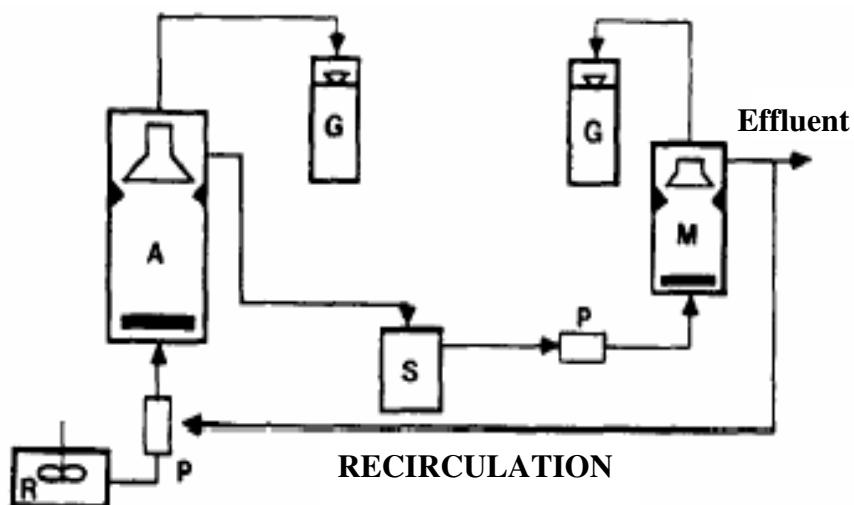
| พารามิเตอร์ ^a | Sterilizer Wastewater | Hydrocyclone Wastewater | Centrifuge Wastewater | Mixed Wastewater |
|--------------------------|--------------------------|----------------------------|--------------------------|---------------------|
| บีโอดี | 10-25 | - | 17-35 | 11-30 |
| ซีโอดี | 30-60 | - | 40-75 | 30-70 |
| ของแข็งทั้งหมด | 40-50 | 5-15 | 35-70 | 30-65 |
| ของแข็งแขวนลอย | 3.5 | 5-15 | 12-18 | 9-25 |
| น้ำมัน | 2-3 | 1-5 | 5-15 | 5-13 |
| แอมโมเนีย | 0.02-0.08 | - | 0.02-0.08 | 0.02-0.08 |
| ไนโตรเจน | 0.35-0.60 | 0.07-0.15 | 0.5-0.9 | 0.5-0.9 |
| พีอีช | 4.5-5.5 | - | 3.5-4.5 | 3.5-4.5 |

^a กรัม/ลิตร

ที่มา: Borja และคณะ (1996)

ในขณะที่ปริมาณของแข็งแขวนลอยที่เข้าสู่ระบบจะถูกเพิ่มขึ้นเป็น 10.8 กรัม/ลิตร ในระหว่างวันที่ 101-120 ของการทดลองแบบต่อเนื่องซึ่งสัมพันธ์กับอัตราการป้อนสารอินทรีย์ที่เพิ่มขึ้น คือ 17.3 กรัมซีโอดี/ลิตร/วัน พนบว่าความสูงของชั้นตะกอนจุลินทรีย์ (Sludge blanket) เพิ่มขึ้นเนื่องจากการสะสมของแข็งที่เป็นสารอินทรีย์ (Organic solids) ซึ่งไม่สามารถย่อยสลายได้ภายในถังหมัก ประสิทธิภาพในการผลิตก๊าซมีเทนจะลดลงเมื่อความเข้มข้นของกรดไขมันระเหยง่ายสูงเนื่องจากมีทางโนนิคแบคทีเรียถูกทำลาย ในขณะที่ค่าความเป็นด่างของถังผลิตกรดนี้จะค่อย ๆ เพิ่มขึ้นจากระดับเริ่มต้น คือ จาก 2,100 เป็น 5,200 มิลลิกรัมของแคลเซียมคาร์บอนेट/ลิตร ที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์เท่ากับ 16.6 กรัมซีโอดี/ลิตร/วัน โดยค่าพีอีชของชั้นตะกอนจุลินทรีย์ (Sludge blanket) จะค่อนข้างคงที่อยู่ในช่วงประมาณ 5.2-5.8 แสดงให้เห็นว่ามีการผลิตกรดไขมันระเหยง่ายที่ถูกสร้างขึ้น ได้แก่ กรดโพรพิโอนิก กรดบิวทิริก และกรดวาลีริก ซึ่งมีความเข้มข้นที่มากกว่า 100 ppm. สำหรับถังปฏิกรณ์ในที่สองซึ่งใช้สำหรับผลิตก๊าซมีเทนโดยมีขนาด 5.0 ลิตร พนบว่าอัตราการผลิตมีเทนอยู่ในช่วงจาก 0.30 ถึง 0.33 ลิตรมีเทน/กรัมซีโอดีที่ถูกใช้ไปประสิทธิภาพของการผลิตมีเทนจะลดลงเมื่ออัตราการป้อนสารอินทรีย์เพิ่มขึ้นจาก 1.1 เป็น

22.9 กรัม/ลิตร/วัน โดยสัดส่วนปริมาณผลผลิตของมีเทนในก๊าซชีวภาพทั้งหมดจะค่อนข้างลดลงจากร้อยละ 80 จนถึงร้อยละ 65 ในขณะที่ประสิทธิภาพของการกำจัดซีโอดีสูงสุดประมาณร้อยละ 90 โดยพบว่าความเข้มข้นของกรดโพแทสเซียมไนเตรตมากกว่า 2.0 กรัม/ลิตร จะมีผลยับยั้งกิจกรรมของมีಥานจินิกแบคทีเรียได้ (Borja *et al.*, 1996)



A: Acidogenic UASB reactor. **S:** Separation tank.

M: Methanogenic UASB reactor. **P:** Peristaltic pump.

R: Refrigerated feed tank. **G:** Gas collector.

ภาพที่ 6 แผนภาพของระบบ UASB reactor ที่ใช้สำหรับผลิตก๊าซชีวภาพ

Figure 6. Diagram of UASB reactor for biogas production.

ที่มา: Borja และคณะ (1996)

3. วัตถุประสงค์

1. เพื่อศึกษาอัตราการป้อนสารอินทรีย์ที่เหมาะสมและจลเพลศ่าสตร์ของการหมักต่อการผลิตกรดไขมันระเหยง่ายในถังปฏิกรณ์ชนิด UASB
2. เพื่อศึกษาอัตราการป้อนสารอินทรีย์ที่เหมาะสมและจลเพลศ่าสตร์ของการหมักต่อการผลิตมีเทนในถังปฏิกรณ์ชนิด UFAF
3. เพื่อศึกษาความเป็นไปได้ในการใช้ถังปฏิกรณ์ชนิด UASB ร่วมกับถังปฏิกรณ์ชนิด UFAF ในการผลิตก๊าซชีวภาพ