

การนำบันทึกน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทางโดยใช้ถังกรองไร้อากาศ

นาย ทักษิณ ธรรมกุล

สถาบันวิทยบริการ

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม ภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม

คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2543

ISBN 974-13-0083-2

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

TREATMENT OF A PETROCHEMICAL WASTEWATER FROM THE UPSTREAM
PETROCHEMICAL INDUSTRY USING AN ANAEROBIC FILTER

Mr.THAI SAK THAMMAKUL

สถาบันวิทยบริการ
เชิงครุศาสตร์มหาวิทยาลัย

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

Department of Environmental Engineering

Faculty of Engineering

Chulalongkorn University

Academic Year 2000

ISBN 974-13-0083-2

หัวข้อวิทยานิพนธ์

การบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีด้วยใช้ถังกรองไร์

อากาศ

โดย

นาย ทักษิณ ธรรมกุล

สาขาวิชา

วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม

อาจารย์ที่ปรึกษา

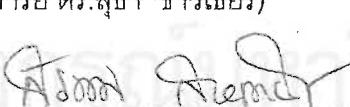
อาจารย์ ดร.สุรชา ขาวเมือง

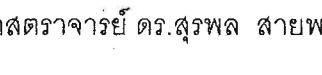
คณะกรรมการคัดเลือกผู้เข้าแข่งขัน
คณบดีคณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วน
หนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต


คณบดีคณะวิศวกรรมศาสตร์
(ศาสตราจารย์ ดร.สมศักดิ์ ปัญญาแก้ว)

คณะกรรมการสอบบัณฑิต


ประธานกรรมการ
(รองศาสตราจารย์ สุรชา ขาวเมือง)


อาจารย์ที่ปรึกษา
(รองศาสตราจารย์ ดร.สุรพล สายพานิช)


กรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร. วีระ เกรอต)

หัวข้อเรื่อง : การบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีด้วยระบบถังกรองไร์อากาศ
(TREATMENT OF A PETROCHEMICAL WASTEWATER FROM THE UPSTREAM PETROCHEMICAL INDUSTRY USING AN ANAEROBIC FILTER) อ. ที่ปรึกษา : อาจารย์ ดร. สุชา ขาวເຊີຣ, 116 หน้า.
ISBN 974-13-0083-2.

งานวิจัยนี้เป็นการศึกษาประสิทธิภาพของการบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีด้วยระบบถังกรองไร์อากาศ การทดลองใช้ถังกรองไร์อากาศจำนวน 2 ชุด ทำด้วยอะคริลิกไส รูปทรงกระบอก สูง 1 เมตร เส้นผ่าศูนย์กลาง 0.1 เมตร ภายในบรรจุตัวกล่องพลาสติกโพลีไพรีเพลิน ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 65 มิลลิเมตร สูง 22 มิลลิเมตร เปอร์เซ็นต์ของว่าง 95% และมีพื้นที่ผิว 187 ตร.ม./ลบ.ม. การป้อนน้ำเสียเป็นแบบไหลเข้า น้ำเสียที่ใช้เป็นน้ำเสียจริง นำมาจากโรงงานปิโตรเคมี แห่งชาติ ในนิคมอุตสาหกรรมมาตาพุด จ.ระยอง โรงงานแห่งนี้ผลิตผลภัณฑ์สายโอลิฟินส์ ซึ่งจัดเป็นประเภทของอุตสาหกรรมปิโตรเคมีด้วยระบบไร์อากาศ ในการทดลองมีการเปลี่ยนค่าอัตราการบรรทุกสารอินทรีย์เท่ากัน 0.58 0.67 0.83 0.87 0.95 1.11 1.20 และ 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน

จากการศึกษาพบว่า ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดีคิดเป็นร้อยละ 84.03 83.31 81.45 84.41 74.71 77.18 82.31 และ 79.96 ตามลำดับ ค่าพีเอชน้ำทิ้งมีค่าเท่ากัน 7.59 7.52 7.46 7.43 7.41 7.47 7.44 และ 7.34 ตามลำดับ ค่าโออาร์พีน้ำทิ้ง เท่ากัน -242 -258 -329 -270 -320 -337 -341 และ -323 มิลลิโวลท์. ตามลำดับ เปอร์เซ็นต์การกำจัดไขมันและน้ำมัน ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.67 0.83 0.87 0.95 1.11 1.20 และ 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน เท่ากัน 68.3% 79.4% 84.6% 84.2% 78.8% 89.8% และ 83.8% ตามลำดับ ประสิทธิภาพการกำจัดที่ใช้ในน้ำเสียที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.67 0.83 และ 0.87 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน มากกว่า 92% ในการทดลองครั้งนี้ พบว่าเกิดก้าวขีดภาพขึ้นน้อยมากจนไม่สามารถทำการวัดปริมาณได้ ทั้งนี้เกิดจากผลของการเป็นพิษจากสารประกอบต่างๆที่มีอยู่ในน้ำเสียประเภทนี้ ทำให้เกิดการยับยั้งการทำงานของจุลินทรีย์ที่ผลิตก้าว ดังนั้นจึงได้มีการทำการทดลองส่วนเพิ่มเติม เพื่อศึกษาพารามิเตอร์บางตัว ได้แก่ สารประกอบชัลเฟต ซึ่งเป็นสารเด่นหนึ่งของปัญหาดังกล่าว ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 และ 3.00 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน จากการทดลอง พบร่วมปริมาณชัลเฟตอยู่ในปริมาณสูง คือ หากก่อ 900 มก./ล. ซึ่งเป็นปริมาณที่พอจะทำให้เกิดการยับยั้งการผลิตก้าวขีดภาพในระบบได้ และประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดีคิดเป็นร้อยละ 57.23 และ 51.53 ตามลำดับ ผลการทดลองสรุปได้ว่า การบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีด้วยไร์อากาศ ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ตามที่กล่าวมาข้างต้น มีประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดีสูง ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่ำ และแนวโน้มของประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดีจะลดลง เมื่อค่าภาระบรรทุกสารอินทรีย์มีค่าเพิ่มขึ้น

4070288021 : MAJOR ENVIRONMENTAL ENGINEERING

KEY WORD : ANAEROBIC FILTER / ANAEROBIC TREATMENT / PETROCHEMICAL WASTEWATER

THAISAK THAMMAKUL : TREATMENT OF A PETROCHEMICAL WASTEWATER FROM THE UPSTREAM PETROCHEMICAL INDUSTRY USING AN ANAEROBIC FILTER.

THESIS ADVISOR : SUTHA KHADHIAR ,Ph.D. , [116] pp. ISDN 974-13-0083-2.

In the last decade, petrochemical industry in Thailand has grown up rapidly. As a result, petrochemical wastewater should be more concerned. This paper presents the treatment efficiency of a petrochemical wastewater by using 2 laboratory scale upflow anaerobic filters. The reactors made from acrylic material with 1.0 meter height and 0.1 meter inside diameter. The wastewater was brought from National petrochemical Public Company limited (NPC) which is an upstream petrochemical industry, locate at Map Ta Phut Industrial Estate, Rayong province. This study focused on treatment efficiency of anaerobic filter by varying organic loading as the variable parameter as follows: 0.58, 0.67, 0.83, 0.87, 0.95 ,1.11, 1.20 and 1.78 kg.COD/m³ – day.

According to the experiment data, the COD removal efficiencies were 84.03,83.31,81.45, 84.41, 74.71, 77.18, 82.31 and 79.96%, respectively. The pH of the effluent were 7.59, 7.52, 7.46, 7.43, 7.41, 7.47, 7.44 and 7.34 and the ORP were -242, -258, -329, -270, -320,-337, -341 and -323 mV., respectively. While organic loading were 0.67, 0.83, 0.87, 0.95 ,1.11, 1.20 and 1.78 kg.COD/m³ – day, the grease & oil removal efficiencies were 68.3, 79.4, 84.6, 84.2, 78.8, 89.8 and 83.8% ,respectively. In addition the study showed that the biogas was not produced due to inhibition from toxic compounds and poor biodegradability of some substrate compounds present in this wastewater. Additional experiments were conducted to study parameters that can inhibit the methanogenic activity, at organic loading 2.50 and 3.00 kg.COD/m³ – day. Sulfate is expected to be the main cause of the problem. The experiment indicated that the sulfate concentration in the wastewater was presented at high concentration, more than 900 mg/l,so this was a cause of the biogas inhibition. The COD removal efficiencies were 57.23 and 51.53%, respectively. However, that data showed the COD removal efficiency was more than 80% at organic loading less than 1.0 kg.COD/m³ – day and it would drop with increasing organic loading.

Department Environmental Engineering

Student 's signature *Thaisak T.*

Field of study Environmental Engineering

Advisor 's signature *S. On*

Academic year 2000

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ สำเร็จลุล่วงได้ด้วยดี ผู้วิจัยได้รับความช่วยจากหลายฝ่าย และขอแสดงความขอบคุณ ไว้ดังนี้

ขอขอบพระคุณ ดร.สุชา ขาวเมีย อาจารย์ปริกรษาวิทยานิพนธ์ ที่ค่อยให้ความช่วยเหลืออย่างอ่อนโยน และได้ชี้แนะแนวทางที่ดีในการทำงานวิจัยนี้ โดยตลอด

ขอขอบพระคุณ กรรมการการสอบทุกท่าน ที่ได้ให้คำแนะนำที่ดีในการทำงานวิจัยครั้งนี้ รวมทั้งขอขอบพระคุณ คณาจารย์ภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อมทุกท่าน ที่ได้ประสิทธิประسانวิชาความรู้ให้

ขอขอบพระคุณ บ้านพิตรวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย และ มูลนิธิ ชินไสวณพนิช ที่ให้ทุนอุดหนุนการทำวิจัย

ขอขอบพระคุณ คุณมณฑวรรณ พี่ประภัส แลเจ้าหน้าที่คนอื่นๆ ของบริษัท ปิโตรเคมี แห่งชาติ จำกัด (มหาชน) ที่ให้ความเอื้อเฟื้อในการเก็บน้ำเสียทุกครั้ง นอกจากนี้ ขอขอบพระคุณ บริษัท วินสตาร์ จำกัด ในการสนับสนุนตัวกลางพลาสติกที่ใช้ในการวิจัย

ขอขอบคุณ พี่ฯ เพื่อนๆ และน้องๆ หลายคนที่ไม่ได้เอียนามถึง ในภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม ที่ให้ความช่วยเหลือและเอื้อเฟื้อในหลายสิ่ง ในระหว่างการทำงานวิจัยครั้งนี้ นอกจากนี้ ขอขอบคุณเพื่อนๆ ที่คณะวิชาเคมีศาสตร์ ที่ให้ความช่วยเหลือแนะนำวิธีทำการทดลองบางส่วน รวมทั้ง คุณอุเทน ที่ให้ความกรุณาให้ยืมอุปกรณ์การพิมพ์ ระหว่างทำเล่ม

สุดท้าย ข้าพเจ้าขอกราบขอบพระคุณ คุณพ่อ-คุณแม่ เป็นอย่างสูง ที่ค่อยให้กำลังใจ ดูแล และส่งเสริมการศึกษา กับผู้วิจัยตลอดมา

สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	๑
กิตติกรรมประกาศ	๒
สารบัญ	๓
สารบัญตาราง	๘
สารบัญภาพ	๙
บทที่ 1 บทนำ	๑
บทที่ 2 ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	๔
2.1 จุลชีวะและชีวเคมีของกระบวนการหมักแบบไร้อากาศ	๔
2.2 แบคทีเรียในกระบวนการหมักแบบไร้อากาศ	๔
2.3 ขั้นตอนของปฏิกริยาการหมักแบบไร้อากาศ	๕
2.4 ปัจจัยที่มีผลต่อกระบวนการหมักแบบไร้อากาศ	๗
2.5 ประเภทของกระบวนการหมักแบบไร้อากาศ	๑๑
2.6 ระบบไร้อากาศ	๑๙
2.7 ถังกรองไร้อากาศ	๒๒
2.8 ความด้อยเสียรภาพของปฏิบัติการไร้อากาศ	๒๖
2.9 แนวคิดในการเลือกใช้ระบบถังกรองไร้อากาศนำบัดน้ำเสีย จากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทาง	๒๘
2.10 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	๒๘
บทที่ 3 วิธีดำเนินการวิจัย	๓๕
3.1 แผนการทดลอง	๓๕
3.2 เครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย	๓๖
3.3 น้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทาง ที่ใช้ในการทดลอง	๓๗
3.4 การดำเนินการทดลอง	๔๑
3.5 การเก็บตัวอย่างและการวิเคราะห์น้ำเสีย	๔๑
3.6 วิธีการวิเคราะห์	๔๒
บทที่ 4 ผลการทดลองและการวิเคราะห์ข้อมูล	๔๓
4.1 ผลการดำเนินการวิจัย	๔๓
4.2 ผลการเปรียบเทียบค่าพารามิเตอร์ที่วิเคราะห์ที่อัดไว้ภาระบรรทุก สารอินทรีย์ต่างๆ ของถังกรองไร้อากาศ	๔๘
4.3 ผลการวิเคราะห์การทดลอง	๖๗
4.4 ผลการทดลองส่วนเพิ่มเติมเชิงคุณภาพของชุดเฟตต์ของการเกิดก้าชชีวภาพของระบบนำบัด	๗๐

สารบัญ (ต่อ)

๙

	หน้า
บทที่ 5 สรุปผลการทดลอง และข้อเสนอแนะ	81
5.1 สรุปผลการทดลอง	81
5.2 ข้อเสนอแนะ	82
รายการอ้างอิง	84
ภาคผนวก ก.	88
ภาคผนวก ข.	103
ประวัติผู้เขียน	116

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สารบัญตาราง

ตารางที่

หน้า

2.1 ข้อดีและข้อเสียของการนำบัดดี้วายปอร์ไว้ออกแบบแบบปิด	20
2.2 ค่าไออาร์พีของปฏิกิริยาประภาห์ต่างๆ	27
3.1 การเปลี่ยนแปลงค่าภาวะบรรทุกสารอินทรีย์ในถังกรองไว้ออกแบบถังที่ 1 โดยการเปลี่ยนอัตราการป้อนน้ำเสียเข้าสู่ถังกรองไว้ออกแบบ	35
3.2 การเปลี่ยนแปลงค่าภาวะบรรทุกสารอินทรีย์ในถังกรองไว้ออกแบบถังที่ 2 โดยการเปลี่ยนอัตราการป้อนน้ำเสียเข้าสู่ถังกรองไว้ออกแบบ	36
3.3 คุณสมบัติของน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี	37
3.4 ตัวแปรตามที่วิเคราะห์ และความถี่ในการวิเคราะห์	41
4.1 สรุปชุดการทดลองที่ 1 (ถังกรองไว้ออกแบบถังที่ 1)	44
4.2 สรุปชุดการทดลองที่ 2 (ถังกรองไว้ออกแบบถังที่ 2)	44
4.3 ค่าเฉลี่ยพื้นเขียวของถังกรองไว้ออกแบบ	49
4.4 ค่าเฉลี่ยอุณหภูมิของถังกรองไว้ออกแบบ	50
4.5 ค่าเฉลี่ยอิโอดีฟีอาร์พีของถังกรองไว้ออกแบบ	55
4.6 ค่าเฉลี่ยไข้มันและน้ำมันของถังกรองไว้ออกแบบ	59
4.7 ค่าเฉลี่ยซีไอดีและเบอร์เซ็นต์การกำจัดซีไอดีของถังกรองไว้ออกแบบ	63
4.8 แสดงชุดการทดลองส่วนเพิ่มเติม	71
4.9 เบอร์เซ็นต์การเหลือของอิเล็กตรอนที่ถูกใช้โดยแบคทีเรียดิวาซิลเฟตและแบคทีเรียสร้างมีเทน ในถังปฏิกิริย์เออสบี	78

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
2.1 ขั้นตอนอย่างง่ายของกระบวนการรายอย่างสลายทางชีวภาพแบบรีอากาศ	6
2.2 ปฏิกริยาการทำลายพิษของโลหะโดยชัลไฟด์ในสภาพรีอากาศ	10
2.3 ถังย่อยแบบอัดตราต่า	12
2.4 ถังย่อยแบบอัดตราสูง.....	12
2.5 ถังย่อยแบบอัดตราสูงที่มีการแยกตะกอน	13
2.6 ระบบถังย่อยแบบสัมผัส	13
2.7 ระบบถังย่อยแบบสองเฟส.....	14
2.8 ถังกรองรีอากาศ	15
2.9 ระบบชั้นลดอยตัวรีอากาศออกซิเจน.....	16
2.10 ระบบยูเออสบี	17
2.11 ระบบจานหมุนชีวภาพรีอากาศ	18
2.12 ระบบแผ่นกันรีอากาศ	19
3.1 รูปแสดงขนาดของถังกรองรีอากาศ.....	38
3.2 รูปแสดง Flow Diagram ของถังกรองรีอากาศ	39
3.3 ตัวกลางพลาสติกที่ใช้ในถังกรองรีอากาศ	40
3.4 อุปกรณ์ของถังกรองรีอากาศ	42
4.1 กราฟแสดงค่าเฉลี่ยพีอีช ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ.....	45
4.2 กราฟแสดงค่าเฉลี่ยอุณหภูมิ ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ	45
4.3 กราฟแสดงค่าเฉลี่ยค่าไอօอาร์พี ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ	46
4.4 กราฟแสดงค่าเฉลี่ยไขมันและน้ำมันในน้ำทิ้ง ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ.....	47
4.5 กราฟแสดงค่าเฉลี่ยค่าชีโอดีในน้ำทิ้ง ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ	48
4.6 กราฟแสดงค่าเฉลี่ยประสิทธิภาพในการกรัดชีโอดี ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ.....	48
4.7 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าพีอีชและอุณหภูมิ ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองรีอากาศถังที่ 1.....	51
4.8 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าพีอีชและอุณหภูมิ ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองรีอากาศถังที่ 2.....	53
4.9 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าไอօอาร์พี ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองรีอากาศถังที่ 1.....	56
4.10 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าไอօอาร์พี ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองรีอากาศถังที่ 2	58
4.11 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าไขมันและน้ำมัน ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองรีอากาศถังที่ 1.....	60

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
4.12 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าไขมันและน้ำมัน ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองไว้อาภาคถังที่ 2	61
4.13 กราฟแสดงเบอร์เช็นต์การกำจัดซีโอดี ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ของถังกรองไว้อาภาคถังที่ 1	64
4.14 กราฟแสดงเบอร์เช็นต์การกำจัดซีโอดี ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ของถังกรองไว้อาภาคถังที่ 2	66
4.15 ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดีของถังกรองไว้อากาศ	69
4.16 กราฟแสดงระยะเวลาเก็บกักต่างๆ และประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี	70
4.17 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชและอุณหภูมิที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 และ 3.0 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ในถังกรองไว้อาภาคถังที่ 1 และ 2	71
4.18 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าไฮดรอกซิฟาร์พที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 และ 3. กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ในถังกรองไว้อาภาคถังที่ 1 และ 2	72
4.19 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงของไขมันและน้ำมันที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 และ 3.0 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ในถังกรองไว้อาภาคถังที่ 1 และ 2	73
4.20 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าซีโอดีและประสิทธิภาพการกำจัดที่ค่าอัตราภาระบรรทุก สารอินทรีย์ 2.50 และ 3.0 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ในถังกรองไว้อาภาคถังที่ 1 และ 2	74
4.21 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงปริมาณชัลเฟตและชัลไฟด์ ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 และ 3.0 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ในถังกรองไว้อาภาคถังที่ 1 และ 2	75
4.22 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงต่างและปริมาณกรดไขมันระเหย ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 และ 3.0 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ในถังกรองไว้อาภาคถังที่ 1 และ 2	76

**สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

บทที่ 1

บทนำ

ในปัจจุบันพบว่า ปัญหามลพิษทางน้ำ ถือว่าเป็นปัญหาด้านสิ่งแวดล้อมปัญหานี้ที่สำคัญ เนื่องจากกิจกรรมต่างๆของมนุษย์หลายอย่าง จะต้องมีส่วนเกี่ยวข้องกับการใช้ประโยชน์จากน้ำ ซึ่งก่อให้เกิดน้ำเสียจากการกิจกรรมต่างๆเหล่านั้นเป็นผลตามมา ไม่ว่าจะมาจากชุมชนบ้านเรือน โรงงานอุตสาหกรรม หรือการเกษตรกรรม ล้วนแล้วจะส่งผลกระทบทบทั้งทางตรงและทางอ้อมต่อแม่น้ำลำคลอง หากมีการปล่อยน้ำเสียเหล่านั้นโดยปราศจากการบำบัดอย่างมีประสิทธิภาพ และในปัจจุบันนี้ ระบบบำบัดน้ำเสียแบบไว้อากาศ เป็นระบบบำบัดน้ำเสียที่ได้รับความสนใจ เนื่องจากเป็นระบบค่อนข้างมีความยืดหยุ่นตัวสูง และเป็นระบบบำบัดที่ประหยัดพลังงาน

น้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี เป็นน้ำเสียประเภทหนึ่งที่ประกอบด้วยสารอินทรีย์เคมี มากมายหลายชนิด จากงานวิจัยที่เคยมีการศึกษาเก็บไว้ก่อนหน้าเกี่ยวกับน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี พบว่า เป็นน้ำเสียที่มีความเป็นพิษและยากต่อบำบัด น้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีจะประกอบด้วยสารประกอบมากมายหลายชนิด ได้แก่ สารประกอบพวงองค์รากในคลอรินेट (Organochlorinated compounds : C₂- C₅) , สารประกอบอะโรเมติกส์ (Aromatic compounds : benzene ,toluene ,ethybenzene) , เพลิอะโรเมติกส์ไซเดอร์คาร์บอน (Polyaromatic hydrocarbons : PAH) , ในตระเอไมน์ และ ในตระอะโรเมติกส์ (Nitrosamines and Nitroaromaics) , ฟีนอล (Phenols) และ โลหะหนัก (Heavy metals)

อุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทาง (Upstream Petrochemical Industry) เป็นอุตสาหกรรมที่มีการผลิต ผลิตภัณฑ์หลักสองชนิด คือ ผลิตภัณฑ์ส Aly โอลิฟิน และผลิตภัณฑ์ส Aly อะโรมาติก ในการทำงานวิจัยครั้งนี้ ได้ให้น้ำเสียจริงจากโรงงานปิโตรเคมี แห่งชาติ (NPC) ซึ่งเป็นโรงงานที่ผลิต ผลิตภัณฑ์ส Aly โอลิฟิน ผลิตภัณฑ์หลักของโรงงานแห่งนี้ คือ เอทีลีน และโพร์พีลิน จากกระบวนการขั้นตอนการผลิตของอุตสาหกรรม ประเกณนี้ พบว่า ก่อให้เกิดปริมาณน้ำเสียที่ประกอบด้วยสารประกอบอะโรมาติก และสารอื่นๆ ในปริมาณมหาศาล น้ำเสียที่ใช้ในการศึกษาครั้งนี้ เป็นน้ำเสียที่มาจากส่วนต่างๆ ภายในโรงงานปิโตรเคมี แห่งชาติ จึงทำให้น้ำเสียประเภทนี้มี ความซับซ้อนของส่วนประกอบมากขึ้น

ในงานวิจัยครั้งนี้จะศึกษาถึงความเหมาะสม ความเป็นไปได้ และประสิทธิภาพในการบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทาง โดยใช้วิธีบำบัดน้ำเสียแบบถังกรองไร้อากาศ

วัตถุประสงค์

- เพื่อหาประสิทธิภาพในการบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทางโดยใช้กระบวนการการบำบัดน้ำเสีย แบบถังกรองไร้อากาศ (Anaerobic Filter)
- เพื่อศึกษาถึงค่าอัตราการระวางทุกสารอินทรีย์ที่มีผลต่อประสิทธิภาพใน การกำจัดซึ่งโอดี ของน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทาง โดยใช้ถังกรองไร้อากาศ

ขอบเขตของการวิจัย

- เพื่อประเมินประสิทธิภาพการบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทาง โดยใช้ถังกรองไร้อากาศ เมื่อมีการเปลี่ยนแปลงขัตตราการระวางทุกสารอินทรีย์ที่ป้อนเข้าสู่ถังกรองไร้อากาศ
- เพื่อหาความเป็นไปได้และเหมาะสม สำหรับการบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทาง โดยการใช้ถังกรองไร้อากาศ

ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

- เพื่อหาประสิทธิภาพและความเหมาะสมในการบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทางด้วยระบบถังกรองไร้อากาศ

2. เพื่อเป็นแนวทางในการศึกษาการนำบัดเลี้ยจากอุดสาหกรรมปิโตรเคมีด้วยระบบไร์
อากาศต่อไป
3. เป็นข้อมูลเบื้องต้นเกี่ยวกับการนำบัดน้ำเสียจากอุดสาหกรรมปิโตรเคมี



บทที่ 2

ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

2.1 จุลชีวะและซีวเคมีของกระบวนการหมักแบบไร้อากาศ

การย่อยสลายสารอินทรีย์ของจุลินทรีย์ในกระบวนการหมักแบบไร้อากาศ มีลักษณะแตกต่างจากกระบวนการการย่อยสลายแบบใช้อากาศ คือ ไม่มีออกซิเจนอิสระซึ่งเป็นสารรับอิเล็กตรอนมาเกี่ยวข้อง โดยปฏิกิริยาเคมีของกระบวนการหมัก เป็นปฏิกิริยาที่สารอินทรีย์ถูกเปลี่ยน โดยจุลินทรีย์ไปเป็นก๊าซมีเทน คาร์บอนไดออกไซด์ และก๊าซอื่นๆ เล็กน้อย โดยมีลักษณะเป็นขั้นตอนที่ซับซ้อน

2.2 แบคทีเรียในกระบวนการหมักแบบไร้อากาศมี 2 ชนิด ได้แก่

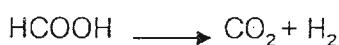
2.2.1 แบคทีเรียที่ไม่สร้างมีเทน

แบคทีเรียนิดนี้ประกอบด้วย 2 พฤก คือ แบคทีเรียที่ไม่ต้องการออกซิเจน (Obligate anaerobes) และ แบคทีเรียที่ใช้ออกซิเจนบ้าง (Facultative anaerobes) โดยแบคทีเรียในกลุ่มนี้จะผลิตไไซโตรเจนจากการดูดนทรีย์ขนาดใหญ่ และทำหน้าที่เป็นตัวเชื่อมระหว่างแบคทีเรียที่สร้างมีเทนและแบคทีเรียที่สร้างกรดแบบธรรมดा

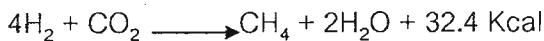
2.2.2 แบคทีเรียที่สร้างมีเทน

แบคทีเรียที่สร้างมีเทนจะเจริญเติบโตได้ช้าและยังเป็นเซลล์ที่ไม่ต้องการเปลี่ยนแปลงมาก โดยแบคทีเรียที่สร้างมีเทนแบ่งออกได้เป็น 2 ชนิด คือ

2.2.2.1 แบคทีเรียที่สร้างมีเทนจากการบ่อนไดออกไซด์และไไซโตรเจน โดยนำคาร์บอนมาจาก การบ่อนไดออกไซด์และพลังงานจากไไซโตรเจน หล่ายชนิดใช้กรดฟอร์มิกเป็นสารอาหารอย่างเดียวเพราะว่าแตกตัวเป็นไไซโตรเจนและคาร์บอนไดออกไซด์ได้ง่าย ดังสมการ

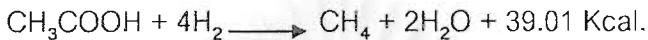


โดยแบคทีเรียนิดนี้จะໄວต่อการเปลี่ยนแปลงของ pH หากโดยช่วง pH ที่เหมาะสมต่อการเจริญเติบโต คือ 6.7 - 7.4 (McCarty, 1964) ซึ่งจะสร้างมีเทนดังสมการต่อไปนี้

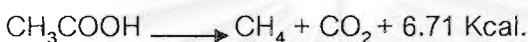


โดยจะเรียกแบคทีเรียชนิดนี้ว่า Hydrogenotrophic methanogen (เป็นผู้บริโภค H_2)

2.2.2.2 แบคทีเรียที่สร้างมีเทนจากการลดออกซิเจนโดยใช้อําเภตเดดเป็นตัวรับอิเล็กตรอนตัวสุดท้าย และให้ไฮโดรเจนเป็นแหล่งพลังงาน ซึ่งจะใช้พลังงานพอยเพียงสำหรับการดำรงชีพ โดยการสร้างมีเทนเป็นดังสมการต่อไปนี้



นอกจากการสร้างมีเทนจากการออกซิเดชันไฮโดรเจน มีเทนส่วนใหญ่ยังสร้างจากการแตกตัวของอะซีเตด ดังสมการ



พบว่าแบบนี้จะให้พลังงานน้อยกว่าแบบที่ออกซิเดชันไฮโดรเจนในปัจจุบันไม่มีการซึ้งดัด瓜 ส่วนใหญ่สำคัญกว่ากัน แต่พอสรุปได้ว่า กลไกการสร้างมีเทนจะมีอะซีเตดเป็นตัวสำคัญสุด โดยแบคทีเรียที่สร้างมีเทน เรียกว่า Acetoclastic methanogen

2.3 ขั้นตอนของปฏิกิริยาการหมักแบบไร้อากาศ

แบ่งออกเป็น 4 ลำดับขั้นตอน คือ

2.3.1 กระบวนการไฮdroไลซิส (Hydrolysis)

ไฮdroไลซิส เป็นกระบวนการย่อยสลายโมเลกุลใหญ่ เช่น คาร์บอไฮเดรต โปรตีนและไขมันให้กลยุปเป็นโมเลกุลเล็ก เช่น น้ำตาลกลูโคส กรดอะมิโน กรดไขมัน โดยการปล่อยเอนไซม์ของแบคทีเรียในการย่อยสาร ในขั้นตอนนี้ยังไม่มีการลดค่าซีไอดี แค่เป็นการย่อยสารโมเลกุลใหญ่ให้เล็กลง

2.3.2 กระบวนการสร้างกรด (Acidogenesis)

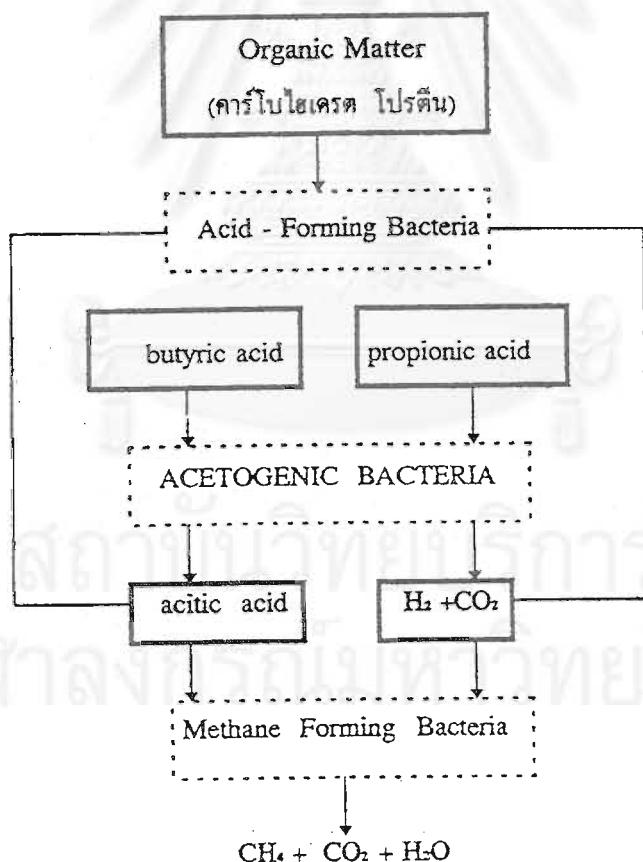
ผลจากปฏิกิริยาแรกจะถูกแบคทีเรียพอกสร้างกรดนำไปใช้เพื่อผลิตกรดไขมันระเหยง่าย (Volatile fatty acid) เช่น กรดอะซิติก กรดฟอฟโโนิก กรดบิวไทริก เป็นต้น ซึ่งเป็นกรดอินทรีย์ที่มีน้ำหนักโมเลกุลต่ำ และมีค่าร์บอนอะตอมไม่เกิน 5 ตัว

2.3.3 กระบวนการสร้างกรดอะซิติกจากกรดไขมันระเหย (Acetogenesis)

กรดไขมันระเหยที่ได้จากการบูรน์ไดออกไซด์ และไฮโดรเจน ขั้นตอนนี้จะเกิดขึ้นได้เฉพาะสภาวะที่ไฮโดรเจนมีความตันพาร์เชียลต่ำเท่านั้น กระบวนการสร้างมีเทน กรดอะซิติก และไฮโดรเจน จะถูกแบ่งที่เรียกว่าสร้างมีเทนภายใต้สภาวะไว้ออกซิเจน นอกจากกรดอะซิติกและไฮโดรเจนแล้ว แบคทีเรียอาจใช้สับสเทรอื่นผลิตมีเทนได้ เช่น เมทานอล กรดฟอร์มิก

2.3.4 กระบวนการสร้างมีเทน (Methanogenesis)

กรดอะซิติก ไฮโดรเจน กรดฟอร์มิก และคาร์บอนไดออกไซด์ซึ่งเป็นผลจากการปฏิกริยาของแบคทีเรียที่สร้างกรด จะถูกใช้โดยแบคทีเรียกประจำหนึ่งเพื่อสร้างมีเทน แบคทีเรียประจำนี้เรียกว่า แบคทีเรียสร้างมีเทน



ภาพที่ 2.1 ขั้นตอนอย่างง่ายของการบูรน์ไดออกไซด์ทางชีวภาพแบบไฮดรัส
ที่มา: อรุณี, 2539

2.4 ปัจจัยที่มีผลต่อกระบวนการหมักแบบไร้อากาศ

2.4.1 อุณหภูมิ

การย่อยสลายสารอินทรีย์ในกระบวนการหมักแบบไร้อากาศนั้น อุณหภูมิที่เหมาะสมสมมูลย์ 2 ช่วง คือ ช่วงการทำงานของ มีโซฟิลิกแบคทีเรีย (Mesophilic Bacteria) จะมีอุณหภูมิอยู่ในช่วง $30 - 40^{\circ}\text{C}$ และช่วงการทำงานของเทอร์โมฟิลิกแบคทีเรีย (Thermophilic Bacteria) จะมีอุณหภูมิอยู่ในช่วง $45 - 55^{\circ}\text{C}$ โดยอุณหภูมนั้นมีผลต่อการผลิตก๊าซของแบคทีเรียเป็นอย่างมาก การลดหรือเพิ่มอุณหภูมิแม้เพียง $2-3^{\circ}\text{C}$ จะมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงก๊าซมีเทนเป็นอย่างมาก

Rintala และ Lettinga (1992) ได้ศึกษาถึงการเพิ่มอุณหภูมิจาก 37°C ถึง 55°C ต่อการบำบัดแบบแอนโดรบิกของเสียกรดที่มีชัลเฟตสูง โดยกล่าวว่าประสิทธิภาพในการกำจัดอะซีเตเดและโพไพรโอลเอนท์ มีค่าเกินกว่า 80-90% ในระบบ UASB โดยบำบัดที่อุณหภูมิ 37°C เมื่อเพิ่มอุณหภูมิของ UASB ถึง 55°C โดยเพิ่ม 1-3 องศาเซลเซียส/วัน แสดงผลว่าเกิดการหยุดอย่างสมบูรณ์ของการเปลี่ยนแปลงโพไพรโอลเอนท์และชัลเฟตที่อุณหภูมิ 48°C และการเปลี่ยนแปลงของอะซีเตเดที่อุณหภูมิ $51-53^{\circ}\text{C}$ การเพิ่มอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว (2-4 ชั่วโมง) จะหยุดประสิทธิภาพการบำบัดทั้งหมดที่อุณหภูมิ 55°C

2.4.2 พีเอช

ค่าพีเอช (pH) เป็นตัวที่จะบ่งชี้ถึงสภาพภายในของระบบหมักแบบไร้อากาศได้ แต่จะมีค่าการเปลี่ยนแปลงซึ่งมาก เมื่อค่าของกรดระเหยง่าย (volatile acids) มีการเปลี่ยนแปลง ดังนั้นค่าพีเอชจึงเป็นตัวบ่งชี้ที่แสดงผลออกมาได้ช้า สำหรับการแก้ไขสภาพในระบบหมักแบบไร้อากาศ เมื่อเปรียบเทียบกับค่าของกรดระเหยง่าย แต่อย่างไรก็ตามค่าพีเอช ยังเป็นสิ่งสำคัญในการควบคุมระบบการหมักแบบไร้อากาศ โดยพีเอช ที่เหมาะสมอยู่ในช่วง $6.7 - 7.4$ (McCarty, 1964) ซึ่งหมายความว่าการทำงานของแบคทีเรียที่สร้างมีเทน

2.4.3 ระยะเวลา กักน้ำ (HRT) และ อายุสลัดจ์ (SRT)

อายุสลัดจ์เป็นตัวแปรอีกด้วยหนึ่งซึ่งมีอิทธิพลต่อการทำงานของถังปฏิกรณ์ไร้อากาศ Mueller และ Mancini (1977) ได้สรุปว่า อายุสลัดจ์ที่เหมาะสมในการทำงานของถังปฏิกรณ์ไร้อากาศ ไม่ควรต่ำกว่า 100 วัน ทั้งนี้เนื่องจากแบคทีเรียที่สร้างมีเทนอัตราการเจริญเติบโตช้า ส่วนระยะเวลาที่มีค่ามากจะทำให้ประสิทธิภาพในการกำจัดซื้อดีสูง

การลดค่าระยะเวลา กักน้ำของเครื่องกรองจะทำให้แบคทีเรียสัมผัสน้ำเสียได้เร็วลง ซึ่งอาจมีผลดี คือ ทำให้ขนาดของถังปฏิกรณ์ลดลงได้ แต่หากถังปฏิกรณ์ทำงานในสภาพที่มีค่า

ระยะเวลา กักน้ำ ต่ำเกินไป ก็จะมีทำให้ตะกอนแบคทีเรียหลุดจากระบบได้มาก ซึ่งมีผลให้ค่าอุณหภูมิลดลง และทำให้ประสิทธิภาพในการกำจัดซึ่โอดีลดลงด้วย

2.4.4 สภาพความเป็นด่าง

สภาพความเป็นด่างทั้งหมดจะมีความสำคัญน้อยกว่าสภาพด่างไปcarboเนต เพราะในระบบไร์อากาศ สภาพด่างทั้งหมดจะมีการเปลี่ยนแปลงน้อย ส่วนสภาพด่างไปcarboเนตจะทำหน้าที่เป็นบัฟเฟอร์เมื่อมีกรดอินทรีเยี่ยง่าย (VFA) เกิดขึ้นในระบบ

ปัจจัยที่สำคัญกว่าสภาพความเป็นด่าง คือ อัตราส่วนความเข้มข้นของกรดไนแม่นะ夷ง่ายต่อระดับสภาพความเป็นด่างไปcarboเนต (VFA:HCO₃) ทราบได้ที่อัตราส่วนความเข้มข้นของกรดไนแม่นะ夷ง่าย (VFA) น้อยกว่า 0.4 ระบบจะมีบัฟเฟอร์สูง แต่ถ้าอัตราส่วนนี้มีค่าสูงกว่า 0.8 แสดงว่าระบบกำลังอยู่ในขั้นที่พีเอช จะลดลงอย่างรวดเร็วถ้ากรดไนแม่นะ夷ง่ายเพิ่ม เผียงเล็กน้อย ด้วยเหตุนี้ระหว่างการควบคุมจึงจำเป็นต้องตรวจค่าอัตราส่วนนี้กับอัตราการเปลี่ยนแปลงของมัน

2.4.5 ความเป็นพิษ

2.4.5.1 กรดระ夷ง่าย

โดยจะมีผลต่อแบคทีเรียในระบบไร์อากาศ เพราะจะทำให้พีเอชลดลง ดังนั้นระบบจะประสบความสำเร็จ ต้องมีการควบคุมการย่อยสลายสารอินทรีเยี่ยงการระ夷ง่ายกับการเปลี่ยนกรดระ夷ง่ายเป็นกําชมีเทนให้สมดุลกัน โดยทั่วไประบบไร์อากาศควรจะมีปริมาณกรดระ夷ง่ายประมาณ 50-500 มก./ ลิตร(วัดในเทอมกรดอะซิติก)

2.4.5.2 แอมโมเนีย

เป็นอีกสารหนึ่งที่เกิดจากการย่อยตะกอนจากน้ำเสียชุมชนซึ่งเป็นพิษต่อแบคทีเรีย เกิดจากการที่โปรตีนสลายตัว ในโตรเจนจะถูกปล่อยในรูปของแอมโมเนีย โดยแอมโมเนียจะอยู่ในรูปของแอมโมเนียมไอออน (NH_4^+) หรือแอมโมนีอิสระ (NH_3) ขึ้นกับค่าพีเอชของระบบ ถ้าค่าพีเอช เท่ากับ 7.2 หรือต่ำกว่า แอมโมเนียเกือบทั้งหมดจะอยู่ในรูปของแอมโมเนียมไอออนซึ่งพิษน้อย

Dennis และคณะ(1990) ศึกษาถึงผลของแอมโมเนียต่อการย่อยแบบแอนแอโรบิกของสารอินทรีสาร โดยศึกษาการย่อยแบบมีชีพลิก (การย่อยทางชีวะที่มีอุณหภูมิน้อยกว่า

45°C) ของอะซีเตด โพไพรโอเนต และของผสมระหว่างโพไพรโอนิกกับอะซีเตด โดยศึกษาในขวดเชือมแบบแบบตช์ ผลที่ได้คือ แอมโมเนียจะส่งผลกระทบต่อจุลินทรีย์ที่ใช้อะซีเตดมากกว่าพวากจุลินทรีย์ที่ใช้โพไพรโอเนตหรือจุลชีพกรีฟิกอื่นๆ ผลกระทบยังจะรุนแรงน้อยลงถ้าในถังปฏิกรณ์มีชัลเฟด เพราะจะทำให้อินทรีย์สารจับตัวจมลงโดย Sulfate-Reducing Bacteria

2.4.5.3 แคทไอออนของโลหะเบา

เนื่องจากการที่จะต้องควบคุมระบบวัสดุค่าพีเอช ให้เป็นกลาง จึงต้องมีการเติมเบส ทำให้ต้องมีการระมัดระวังแคทไอออนของโลหะเบาที่เกี่ยวข้องกับเบสเกือบทั้งหมด ซึ่งสามารถให้ผลเป็นพิษ แคทไอออนของโลหะเบาเหล่านี้ได้แก่ โซเดียม โปตัสเซียม แคลเซียม และแมงกานีส

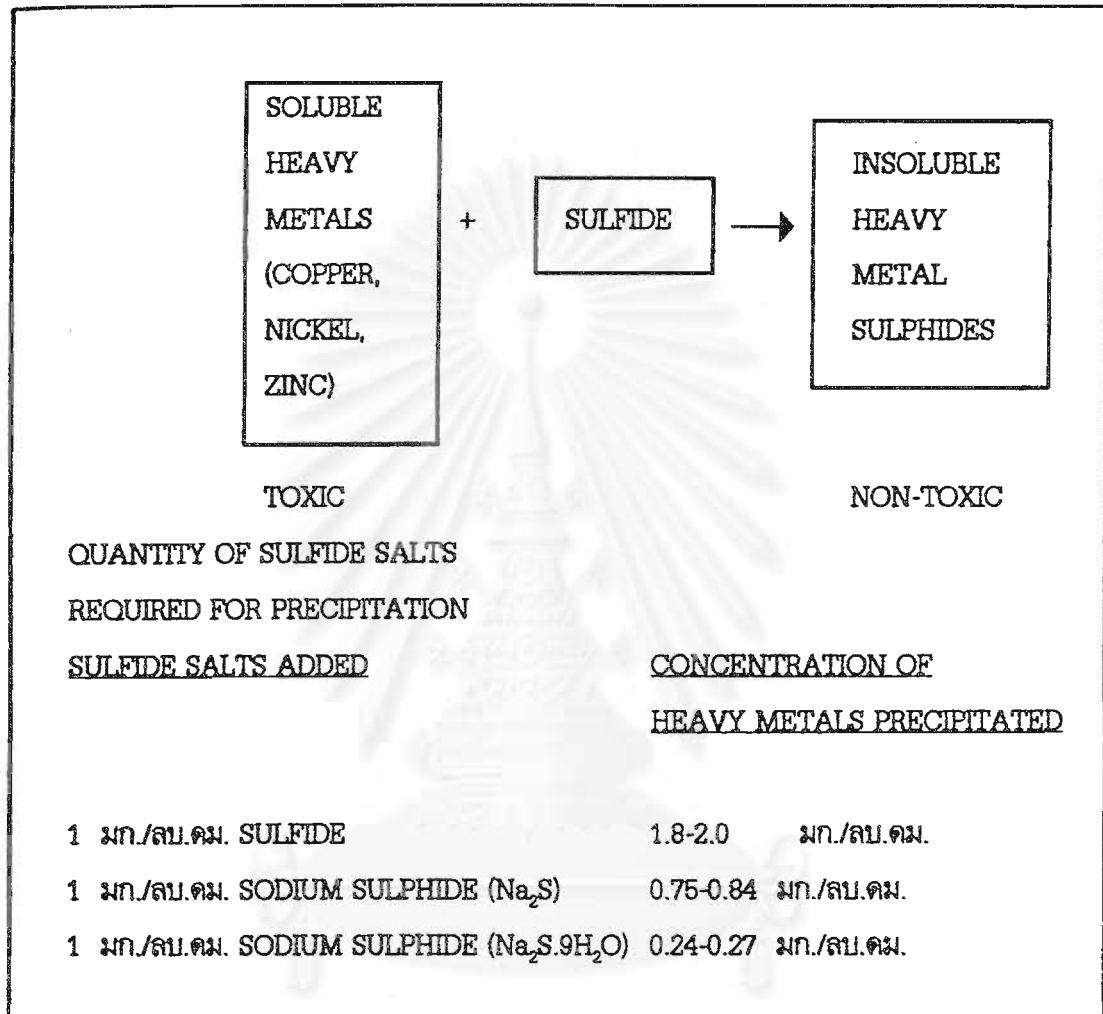
2.4.5.4 ชัลไฟด์

เกิดในระบบไร้อากาศจากการรีดักชันของชัลเฟด ที่มีอยู่ในกระแสเข้า และใน การสลายตัวของโปรตีน ถ้าความเข้มข้นของชัลไฟด์สลายมากกว่า 200 ก./ลบ.ม. ปฏิกิริยาของแบคทีเรียกลุ่มที่สร้างมีเทนจะถูกยับยั้ง การเติมโลหะหนักเข้าไปจับกับชัลไฟด์สร้างผลึกที่ไม่ละลาย (Lawrence และคณะ, 1964)

2.4.5.5 โลหะหนัก

โลหะหนักที่เป็นพิษ คือ สวนที่ละลายน้ำได้เท่านั้น ความเข้มข้นสวนที่ละลายนั้นสามารถลดลงจนไม่เป็นพิษโดยการตกร่องลึกด้วยชัลไฟด์ (Lawrence และคณะ, 1964) ดังแสดงในภาพที่ 2.2





ภาพที่ 2.2 ปฏิกริยาการทำลายพิษของโลหะโดยชัลไฟด์ในสภาวะไร้อากาศ

ที่มา : McCarty, 1964

2.4.6 ศักยภาพการให้และรับอิเล็กตรอน (Oxidation - Reduction Potential)

ปฏิกิริยาที่มีการถ่ายเทอิเล็กตรอนจากสารหนึ่งไปสู่อีกสารหนึ่ง เรียกว่า ปฏิกิริยาออกซิเดชัน-รีดักชัน (Oxidation-Reduction Reaction) หรือปฏิกิริยาเรด็อกซ์ (Redox Reaction) ซึ่งเกิดจากผลรวมของปฏิกิริยาออกซิเดชันและปฏิกิริยาเรดักชัน

ความแตกต่างด้านความสามารถให้หรือรับอิเล็กตรอนระหว่างปฏิกิริยาทั้งสอง อาจวัดได้ด้วยค่าออกซิเดชัน-รีดักชันโพเทนเชียล หรือเรียกว่า ออกร์พี (ORP) ปฏิกิริยาเคมีเกิดขึ้นในน้ำส่วนใหญ่มักเป็นปฏิกิริยาเร็วอกซ์ โดยที่สารอินทรีย์ที่อยู่ในน้ำเสียมักเป็นตัวให้อิเล็กตรอนและเป็นแหล่งพลังงานที่สำคัญ ซึ่งในระบบไร้อากาศจะมีคาร์บอนไดออกไซด์ หรือการดูซีติกเป็นตัวรับอิเล็กตรอน ถ้าค่าออกร์พี เป็นลบแสดงว่ามีความสามารถในการรับอิเล็กตรอน แต่ถ้าค่า ORP เป็นลบแสดงว่าเป็นตัวให้อิเล็กตรอน

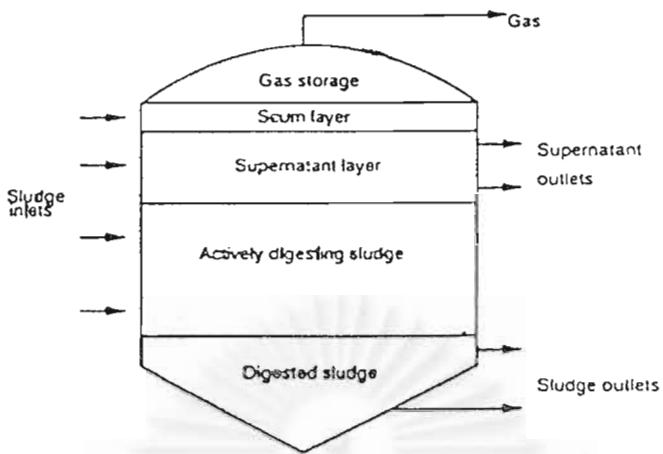
ประโยชน์ของ ORP ในการบำบัดน้ำเสีย

1. ใช้เพื่อควบคุมปัญหาด้านกลิ่นจากการบำบัดน้ำเสีย
2. ควบคุมการเติมอากาศในกระบวนการการย่อยด้วยตะกอน
3. ควบคุมระบบหมักแบบไร้อากาศ
4. ควบคุมปัญหาที่เกิดจากออกซิเดนท์ หรือวิตามินทีในโรงงานอุตสาหกรรม

2.5 ประเภทของกระบวนการหมักแบบไร้อากาศ

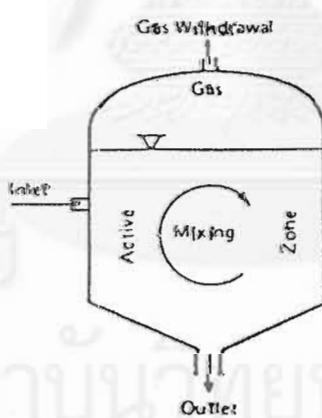
2.5.1 ถังย่อยสลาย (Sludge Digester)

ระบบนี้ใช้ถังย่อยสลายซึ่งเป็นตะกอนอินทรีย์ ส่วนประกอบหลักของระบบนี้แสดงในภาพที่ 2.3 และภาพที่ 2.4 ภาพที่ 2.3 เป็นถังย่อยที่ไม่มีการกวนตะกอนและไม่ปรับอุณหภูมิให้กับสัดส่วนปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นในถังจึงช้าและไม่ท้วถึง ถังแบบนี้จึงเรียกว่า ถังย่อยแบบอัตราต่ำ (low rate digester) ภาพที่ 2.4 เป็นถังย่อยแบบที่มีการกวนและมีการปรับอุณหภูมิ ปฏิกิริยาการย่อยสารอินทรีย์จะเกิดขึ้นได้ดีกว่าแบบแรก ถังย่อยแบบนี้จึงเรียกว่า ถังย่อยแบบอัตราสูง (high rate digester) ส่วนภาพที่ 2.5 เป็นแบบที่มีการแยกตะกอนออกจากน้ำ ถ้าต้องการย่อยสารอินทรีย์ปริมาณเดียวกัน ถังย่อยแบบอัตราสูงจะมีขนาดเล็กกว่าแบบอัตราต่ำ



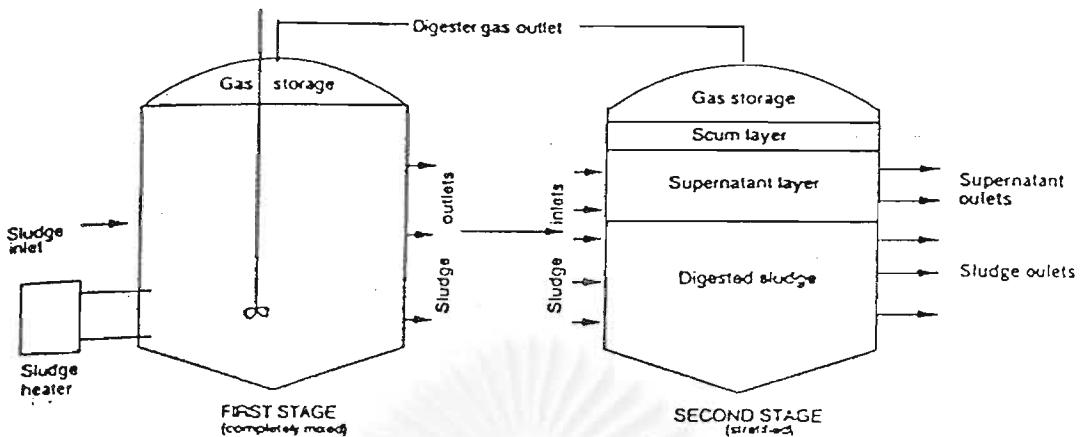
ภาพที่ 2.3 ถังย่อยแบบอัตราดำเนินการ

ที่มา : Bitton, 1994



ภาพที่ 2.4 ถังย่อยแบบอัตราดำเนินการ

ที่มา: Bitton, 1994

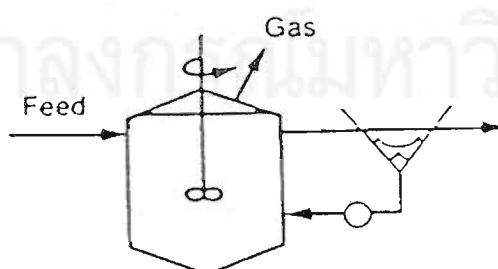


ภาพที่ 2.5 ถังย่อยแบบอัตราสูงที่มีการแยกตะกอน

ที่มา: Bitton, 1994

2.5.2 ถังย่อยแบบสัมผัส (Anaerobic Contact)

ถังย่อยแบบนี้ใช้ในการกำจัดสารอินทรีย์ที่อยู่ในน้ำเสีย สารอินทรีย์ที่ต้องการกำจัดอาจเป็นของแข็งหรือสารละลาย ถังย่อยแบบสัมผัสนี้อาจเป็นถังปฏิกิริยาแบบมีการหมุนเวียนตะกอนหรือไม่มีกีด (ภาพที่ 2.6) ดังนั้นถังย่อยแบบสัมผัสนี้จึงมีส่วนประกอบที่คล้ายคลึงกับระบบເອ-ເຄ-ສ จนกระทั่งในบางครั้งอาจเรียกว่าเป็นระบบເອ-ເຄ-ສแบบไร้อากาศ (anaerobic activated sludge) อย่างไรก็ตาม ระบบนี้ไม่สามารถบำบัดน้ำเสียได้ดีเมื่อเทียบกับระบบເອ-ເຄ-ສ การล้างแบบที่เรียกว่า 'ไม่สามารถกระทำได้' เนื่องจากสลัดจ์ที่เกิดขึ้นไม่สามารถตกตะกอนได้ดีเมื่อสลัดจ์ของระบบເອ-ເຄ-ສ จึงมีการหลุดหนีของสลัดจ์เกิดขึ้น ในปัจจุบันระบบถังย่อยแบบสัมผัสนี้แบบเหลือแต่ชื่อ เนื่องจากไม่มีผู้นำไปใช้

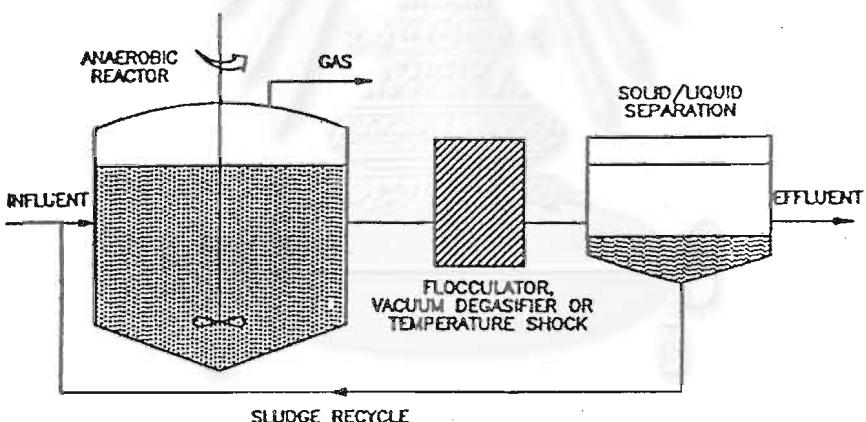


ภาพที่ 2.6 ระบบถังย่อยแบบสัมผัส

ที่มา: Metcalf & Eddy, 1991

2.5.3 ถังย่อยแบบแยกเชื้อ

ได้มีความพยายามในการออกแบบถังย่อยสลายแบบแยกประเภท เพื่อให้แบคทีเรียสร้างกรดและสร้างมีเทนเติบโตอยู่ในถังย่อยคนละใบ ลักษณะเช่นนี้เชื่อว่าแบคทีเรียแต่ละชนิดจะทำงานได้เต็มกำลัง และเป็นการใช้ประโยชน์จากถังปฏิริยาอย่างเต็มที่ นอกจากนี้ยังเชื่อว่าการควบคุมการทำงานของถังย่อยมีความสะดวกยิ่งขึ้น ภาพที่ 2.7 แสดงให้เห็นถึงส่วนประกอบของถังย่อยแบบแยกเชื้อที่ใช้พื้นที่เป็นตัวกำหนดและควบคุมแบคทีเรียในถังย่อย ในถังใบแรกซึ่งมีพื้นที่ประมาณ 6 จะมีแบคทีเรียประเภทสร้างกรด ส่วนถังใบที่สอง ซึ่งมีพื้นที่ประมาณ 7 จะมีแบคทีเรียสร้างมีเทน การควบคุมพื้นที่แบบอัตโนมัติเป็นสิ่งจำเป็นสำหรับถังใบแรกเท่านั้น ก้าชัยโดยเรนที่สร้างขึ้นในถังใบแรก จะถูกปล่อยทิ้งออกไปจากถังเพื่อมิให้เกิดการสะสมตัวจนเป็นพิษต่อแบคทีเรียที่สร้างกรด



ภาพที่ 2.7 ระบบถังย่อยแบบสองเฟส

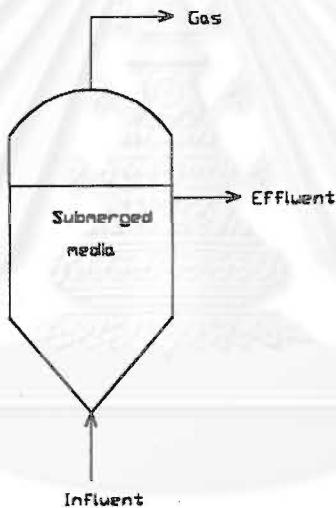
ที่มา: Malina, 1992

2.5.4 ถังกรองแบบไร้อากาศ (Anaerobic Filter)

ภาพที่ 2.8 แสดงให้เห็นถึงลักษณะทั่วไปของเครื่องกรองแบบไร้อากาศ ส่วนประกอบที่สำคัญ คือ ถังสูงที่มีลักษณะคล้ายถังกรอง แต่บรรจุภายในเดียวทินขนาด 1.5-2 นิ้ว หรืออาจใช้ตัวกลางพลาสติกแทนก็ได้ น้ำเสียจะไหลเข้าจากข้างล่างขึ้นข้างบน ลักษณะเช่นนี้จะทำให้น้ำท่วม

ตัวกลางอยู่ตลอดเวลา ถ้าทำให้แบคทีเรียส่วนใหญ่จับอยู่ภายในถังกรองน้ำที่ในลอกอุกอาจมีความใสโดยไม่ต้องใช้ถังตักตะกอนต่างหาก โดยปกติถังปอยแบบเครื่องกรองมีขนาดเล็กกว่าถังปอยแบบธรรมดายิ่งไว้เวลา กักน้ำต่ำกว่า อย่างไรก็ตามเครื่องกรองแบบไร้อากาศมีจุดอ่อนบางอย่างที่ต้องแก้ไขปัญหาที่สำคัญ คือ ต้องห่วงวิธีการระบายน้ำเสียให้เหลวเข้าถังกรองให้ได้อย่างสม่ำเสมอ เรื่องการอุดตันก็เป็นปัญหาเหมือนกัน แต่สามารถแก้ไขหรือบรรเทาลงได้โดยให้มีการตักตะกอนน้ำเสียก่อนส่งเข้าถังกรองไร้อากาศ

ถังกรองไร้อากาศแบบนี้มีข้อดีมากกว่าแบบอื่นๆ ที่กล่าวมาแล้ว เนื่องจากมีความสามารถในการเก็บเซลล์แบคทีเรียได้ดีกว่า ทำให้มีความเป็นไปได้ในการบำบัดน้ำเสียที่มีปัจจัยไม่สูงมากได้



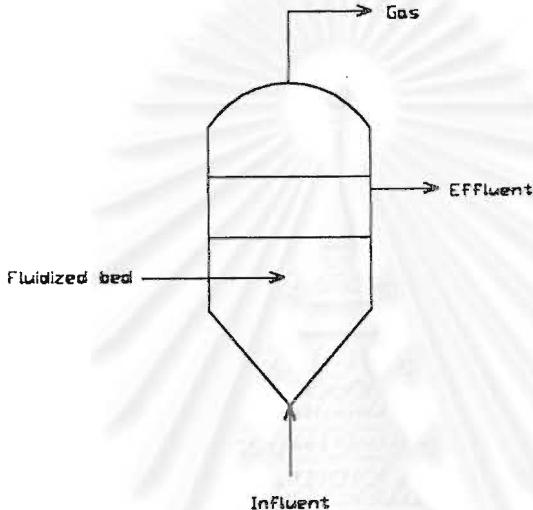
ภาพที่ 2.8 ถังกรองไร้อากาศ

ที่มา: ม่นสิน, 2536

2.5.5 ระบบชั้นลอยตัวไร้ออกซิเจน (Anaerobic Fluidized Bed หรือ AFB)

ระบบนี้คล้ายคลึงกับระบบเครื่องกรองไร้อากาศตรงที่มีน้ำในลอกจากชั้นล่างขึ้นชั้นบน จัดเป็นระบบ Fixed Film แบบไร้อากาศที่มีสารตัวกลางขนาดเล็กเท่าเม็ดทรายเป็นที่จับเกาะของแบคทีเรีย (ภาพที่ 2.9) อัตราการไหลของน้ำเสียจะต้องสูงมากจนกระทั่งทำให้มีการหลอยตัวของสารตัวกลาง ตัวอย่างสารตัวกลางที่มีการทดลองใช้ในการทดลองระดับห้องปฏิบัติการ ได้แก่ ทราย

แอนตราไไซด์ ถ่านกัมมันต์ เป็นต้น การใช้สารตัวกลางขนาดเล็ก (เมื่อเปรียบเทียบกับระบบเครื่องกรองไว้อากาศ) ทำให้ระบบมีแบคทีเรียจำนวนมหาศาลอยู่ในระบบ อัตราเร็วในการบำบัดน้ำเสียของระบบนี้จึงสูงมาก ถังปฏิกิริยาที่ใช้ในระบบจึงอาจมีขนาดเล็กกว่าระบบอื่นๆ อย่างไรก็ตามลักษณะการทำงานซึ่งต้องทำให้สารตัวกลางลอยตัวตลอดเวลา ก่อให้เกิดปัญหาในการออกแบบและควบคุมระบบหลายอย่าง และต้องสิ้นเปลืองพลังงานในการทำให้สารตัวกลางลอยตัวสูงกว่าระบบอื่น ระบบเช่นนี้จึงยังไม่ได้รับความนิยม



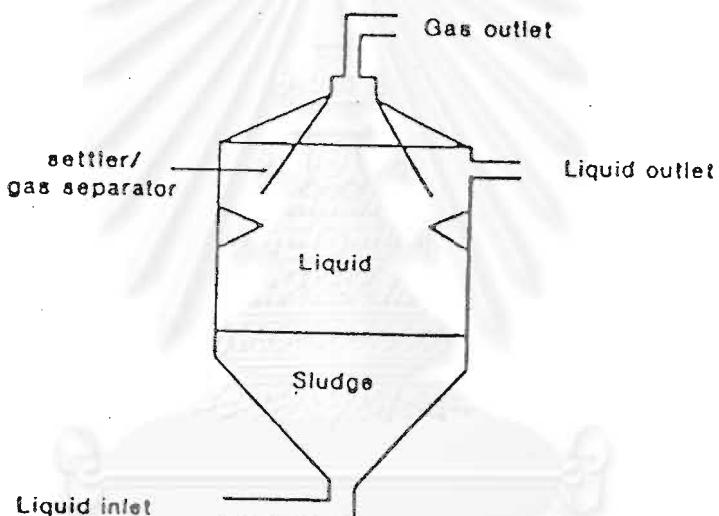
ภาพที่ 2.9 ระบบขั้นตอนด้วยตัวไว้อากาศ
ที่มา: มั่นสิน, 2536

2.5.6 ระบบขุ่นเโคสบี (UASB หรือ Upflow Anaerobic Sludge Blanket)

การที่ต้องมีสารตัวกลางอยู่ในระบบเครื่องกรองไว้อากาศ และระบบ AFB ทำให้ถังปฏิกิริณ์ต้องเสียบริมาตรให้แล้วต้องเสียค่าจ่ายซึ่งสารตัวกลางเป็นจำนวนมากมาก วิศวกรจึงคิดค้นระบบขุ่นเโคสบี (Upflow Anaerobic Sludge Blanket) ระบบใหม่ที่พิเศษทางการไหลของน้ำเสียจากด้านล่างขึ้นด้านบนโดยไม่มีตัวกลาง แต่แบคทีเรียจะถูกเลี้ยงให้จับตัวกันเป็นเม็ดขนาดใหญ่จนกระทั่งมีน้ำหนักมากและสามารถแตกตะกอนได้ น้ำเสียที่ไหลเข้าถังปฏิกิริยาจะทำให้เม็ดแบคทีเรียลดอยู่ตัวอยู่เป็นชั้นสลัดซึ่งไม่ Jamal ถังกันถัง นั่น การเลี้ยงแบคทีเรียไว้อากาศให้เป็นเม็ดใหญ่นั้นเป็นเรื่องยาก ผู้ใช้ระบบนี้จึงมีเทคนิคต่างๆ ในการทำให้เกิดชั้นสลัดจัดภัยในถังปฏิกิริยา

และถือเป็นความรู้เฉพาะด้วย ระบบนี้มีรายงานว่าใช้กันมากในประเทศแคนาดาเมริกาใต้ และมีใช้ในยุโรปบางประเทศ

จุดอ่อนของระบบคือ การสร้างขั้นสัดด์เป็นเรื่องยาก และอาจถือว่าเป็นเรื่องไม่ธรรมชาติของแบคทีเรียอากาศที่จะมีการจับกันเป็นกลุ่มพลักค วิศวกรที่นำระบบนี้ไปใช้และประสบความสำเร็จอ้างว่าระบบนี้สามารถรับภาระบรรทุกอินทรีย์ได้สูงกว่าระบบไร์อากาศแบบอื่น และสามารถผลิตน้ำทึบที่มีคุณภาพสูงได้ เนื่องจากสามารถป้องกันมิให้แบคทีเรียนลุดออกจากระบบได้ดีกว่าแบบอื่น ระบบ UASB นี้มักออกแบบให้มีอุปกรณ์แยกตะกอนแบคทีเรียให้หลุดออกไปกับน้ำทึ้งด้วยเสมอ (ภาพที่ 2.10)



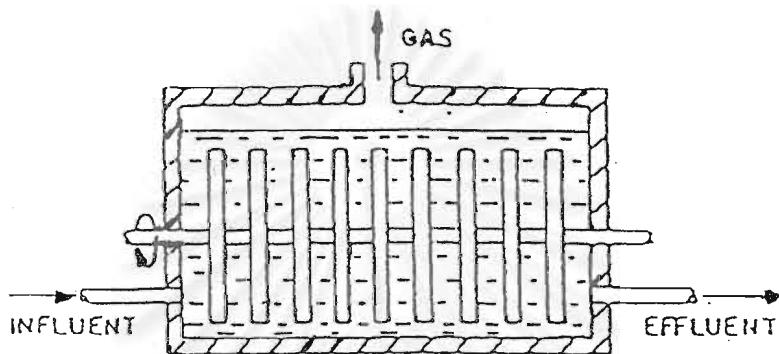
ภาพที่ 2.10 ระบบยูเออสบี

ที่มา:Bitton , 1994

2.5.7 ระบบจานหมุนชีวน้ำภาพไร์ออกซิเจน (Anaerobic Rotating Biological Contactor หรือ AnRBC)

ได้เริ่มมีการทดลองโดย Tait และ Friedman, 1980 โดยใช้บำบัดน้ำเสียที่มีคาร์บอไฮเดรตเป็นองค์ประกอบหลัก เนื่องจากต้องการลดการใช้พลังงานในการสูบน้ำเสียให้หมุนเวียนในระบบ AFB และนำข้อดีของระบบฟิล์มตัวริง (Fixed Film) และจานหมุนชีวน้ำภาพธรรมชาติ (RBC) มาใช้ใน

ระบบไร์ออกซิเจน ลักษณะของระบบก็คล้ายคลึงกับระบบจานหมุนชีวภาพธรรมด้า เพียงแต่มีฝาปิดเพื่อมิให้สัมผัสดอกอากาศจากภายนอกและมีช่องระบายน้ำกั้นออกทางดอนบัน (ดังภาพที่ 2.11) ผลปรากฏว่าแบบที่เรียกนิดไม่ใช้ออกซิเจนสามารถยึดเกาะและเจริญเติบโตได้ดีบนผิวนิ่มแผ่นจาน มีคำอ้างว่า ระบบนี้สามารถรับภาระบรรทุกสารอินทรีย์ที่สูงขึ้นอย่างกราดหนันได้ดี

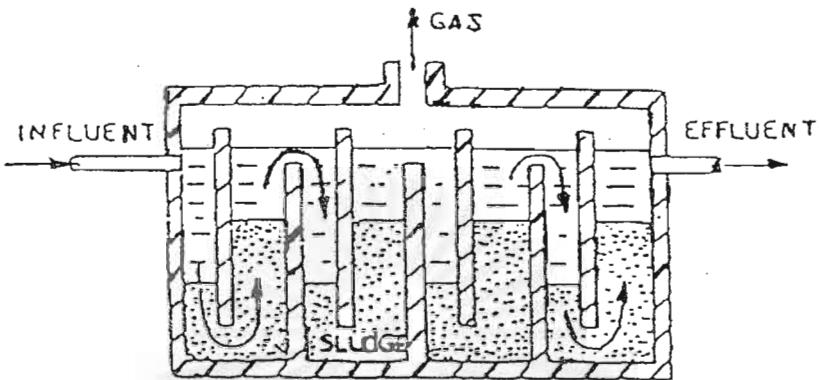


ภาพที่ 2.11 ระบบจานหมุนชีวภาพไร์ออกซิเจน

ที่มา : มันสิน, 2536

2.5.8 ระบบแผ่นกั้นไร์ออกซิเจน (Anaerobic Baffled Reactor หรือ ABR)

ลักษณะของระบบแผ่นกั้นไร์ออกซิเจน คือ มีแผ่นกั้นเพื่อบังคับให้น้ำเสียไหลมุดขึ้นมุคลงอยู่ในแนวต่อน (ภาพที่ 2.12) ถ้าปฏิกริยาจึงไม่จำเป็นต้องมีความสูงมาก เหมือนของระบบไร์ออกซิเจนแบบอื่นๆ ทำให้เสียค่าใช้จ่ายในการก่อสร้างต่ำ ข้อดีของระบบนี้คือ เป็นระบบที่มีพื้นที่ผิวน้ำมากทำให้แบบที่เรียกพื้นที่ตัดก่อนสูงกว่าระบบอื่นๆ การแยกตะกอนแขวนลอยออกจากน้ำได้ดีและง่ายเช่นกัน ลักษณะดังกล่าวทำให้การเก็บกักเซลล์สามารถกระทำอย่างได้ผลดี จึงมีมวลแบบที่เรียกสมอยู่ในระบบเป็นจำนวนมาก การบำบัดน้ำเสียจึงสามารถเกิดขึ้นได้ด้วยอัตราสูง



ภาพที่ 2.12 ระบบแ芬กันไร์ออกซิเจน
ที่มา : มั่นสิน, 2536

2.5.9 ปอนบันด้น้ำเสียแบบไร์อากาศ

กระบวนการไร์อากาศแบบนี้เป็นแบบง่ายที่สุด โดยมักเป็นปอดินขนาดใหญ่ที่มีความลึก 3-4 เมตร และไม่มีฝาปิด มีเวลาการนิรงานหลายวัน ภายในระบบทะเลาดังกล่าวน้ำเสียจะถูกย่อยด้วยปฏิกิริยาแบบไร์อากาศ ปอยอยู่มีขนาดใหญ่ จึงต้องใช้ที่ดินจำนวนมากในการสร้าง นอกจากนั้นยังอาจมีกลิ่นไม่ดี ระบบปอนบันด้น้ำเสียแบบนี้จะต้องใช้ในชนบทหรือชนเมืองซึ่งราคาก่อสร้างต่ำกว่าระบบไร์อากาศแบบอื่นๆ

2.6 ระบบไร์อากาศ (Anaerobic system)

- เมื่อเปรียบเทียบการบำบัดน้ำเสียโดยระบบไร์อากาศกับระบบมีอากาศ ระบบไร์อากาศมีข้อดี คือ
 - ไม่ใช้พลังงานในการดำเนินการ
 - ไม่มีปัญหาเมื่อมีภาระบรรทุกอินทรีย์สูง ยกเว้นสภาวะการเกิดกรดไฮมันตอนแรกของระบบ (ซึ่งสามารถหลีกเลี่ยงได้)
 - มีการเกิดตะกอนเพิ่มขึ้นน้อยมาก (น้อยกว่า 0.3 กิโลกรัม ของแข็งทั้งหมดต่อ กิโลกรัม ปีโอดีที่ถูกกำจัด)

2.6.1 บ่อไร้อากาศแบบเปิด (Anaerobic pond)

โดยทั่วไปการใช้ระบบอยสลายแบบไร้อากาศในประเทศไทย จะเป็นระบบบ่อเปิดต่อกัน หลายบ่อ ซึ่งมีข้อดีและข้อเสียดังแสดงในตาราง 2.1

ตารางที่ 2.1 ข้อดีและข้อเสียของการบำบัดด้วยบ่อไร้อากาศแบบเปิด

ข้อดี	ข้อเสีย
1.การก่อสร้างระบบทำได้ง่าย 2.การดำเนินการไม่ซับซ้อนและ มีการบำรุงรักษาน้อย	1.ต้องใช้พื้นที่มาก (ภาระบรรทุกเชิงปริมาณของชีโอดีที่สามารถรับได้ถึง 1-5 กก./ลบ.ม.วัน 2.ประสิทธิภาพของระบบควรจำกัดเพียง 60-70% ของบีโอดีที่เข้า เพื่อให้มีอัตราส่วนของสารอาหารให้เพียงพอ (C/N/P) ต่อการบำบัดแบบมีอากาศก่อนปล่อยทิ้งลงสู่แหล่งน้ำธรรมชาติ 3.ไม่สามารถเก็บก้าชชีวภาพได้ 4.มีกลิ่นของก้าชไฮโดรเจนโซลไฟด์และกรดอินทรีย์ถ้าภาระบรรทุกสูงมากเกินไป 5.การทิ้งตะกอนออกไปทำได้ไม่ต่อเนื่อง

ในระบบบ่อไร้อากาศการออกแบบและดำเนินการต้องพิจารณาถึงการตกขาวของแข็ง แขวนลอยของน้ำเสียที่ออกจากโรงงาน และตกตะกอนส่วนเกินที่เกิดขึ้นจากระบบบำบัดแบบไร้อากาศด้วย ซึ่งมีผลทำให้ปริมาณของแข็งแขวนลอยในบ่อเพิ่มขึ้น ทำให้ระยะเวลาเก็บกักลดลง และค่าภาระบรรทุกเชิงปริมาณของชีโอดีที่เพิ่มขึ้น มีผลทำให้ประสิทธิภาพในการบำบัดลดต่ำลง การใช้งานระบบบ่อไร้อากาศแบบปิดพบว่ามีตะกอนลอย (scum) อยู่มาก ซึ่งจะคลุมพื้นผิวส่วนบนของบ่อ ทำให้มีการแตกเปลี่ยนก้าชระหว่างบ่อ กับบรรยายอากาศเดินน้อย หากสามารถหลีกเลี่ยงการเกิดกรดในช่วงแรกของบ่อได้ ก็จะเกิดกลิ่นเหม็นเพียงเล็กน้อยเท่านั้น

สิ่งที่จำเป็นสำหรับการสร้างระบบไร้อากาศ

- มีโครงสร้างทางเข้าและออกที่ดี เพื่อกระจายการไหล และหลีกเลี่ยงการไหลผ่านอย่างรวดเร็ว
- ความมั่นใจว่าคันกันของบ่อ มีความมั่นคงและกักเก็บน้ำเสียไว้ได้

- ถ้ามีป่าต่อ กันมากกว่า 1 บ่อ บ่อแรกไม่ควรมีการระบบทุกเชิงปฏิมาตรเกิน 5 กก./ซี.ไอ.ดี ลบ.ม./วัน และมีการควบคุมพิเศษในบ่อแรก โดยมีการวนกลับที่เหมาะสม
- ควรให้มีความชันของขอบข้างของบ่อ(1/1.5)
- การนำตะกอนจากบ่อไปทิ้งอาจทำให้ปอนน้ำ ไม่ได้ใช้งาน จึงควรมีการสำรองบ่อเอาไว้

การตัดสินใจว่าควรจะใช้ระบบนี้หรือไม่นั้นขึ้นอยู่กับปัจจัยหลายอย่าง ปัจจัยหลักที่จะต้องพิจารณา คือ ราคาของที่ดิน และสภาพโดยรอบโรงงาน เช่น ความหนาแน่นของประชากร และชุมชนที่อาจได้รับผลกระทบจากมลพิษทางอากาศ และความสามารถในการนำก๊าซกลับมาใช้เป็นสิ่งที่ควรพิจารณา

2.6.2 บ่อเรืออากาศแบบปิด

ระบบบ่อเรืออากาศแบบปิดมีหลายแบบ ดังนี้

- บ่อแบบขั้นตอนเดียว (one-stage-reactor) และบ่อแบบสองขั้นตอน (two-stage-reactor) ซึ่งในการดำเนินการ ขั้นแรกเป็นการเกิดกรด (acidifying) มีก๊าซหลักเกิดขึ้น คือ คาร์บอนไดออกไซด์ และขั้นที่ 2 เป็นการเกิดก๊าซมีเทน (methanogenic)
 - ชนิดของบ่อผลิตก๊าซมีเทน (Methane-reactors) ได้แก่
 - * ถังปฏิกิริย়แบบการผสมบูรรณ์ (Completely mixed reactors)
 - * ถังปฏิกิริย়แบบชั้นตึ่ง (Fixed bed reactors)
 - * ถังปฏิกิริย়แบบยูเออสบี (UASB-reactor)

จากการมีเอมโมเนียม แมกนีเซียม และฟอสฟอรัส เป็นองค์ประกอบของน้ำเสียจากโรงงาน บางประเภท จึงมีความเป็นไปได้ที่จะเกิดแมกนีเซียมเอมโมเนียมฟอสเฟต ซึ่งจะทำให้เกิดการตกตะกอนขึ้นภายใต้สภาวะของการเกิดก๊าซมีเทน ถ้าหากเลือกถังปฏิกิริย়แบบชั้นตึ่ง ควรมีการพิจารณาดูว่าการตกตะกอนของสารประกอบนี้จะทำให้เกิดการคุดตันหรือไม่

โดยทั่วไปในบ่อแบบเรืออากาศควรมีการบ่องกันการเปลี่ยนแปลงของภาวะบรรทุกสาร อินทรีย์ ซึ่งทำได้โดยใช้ป้องกันความร้อนเป็นบ่อรองรับน้ำเสีย (buffer basin) เพื่อป้องเข้าบ่อแบบเรืออากาศอย่างต่อเนื่อง

การใช้ถังหมักแบบปิดจำเป็นต้องมีตัวแปรเพื่อแยกของแข็งขนาดใหญ่ (course) และบางครั้งอาจมีการเกิดฟองขึ้นภายในถังหมัก ซึ่งจะต้องมีการเติมสารลดการเกิดฟอง วัสดุที่ใช้

เป็นโครงสร้างของบ่อ ความมีความต้านทานต่อการกัดกร่อนของกรดที่เกิดขึ้นจากปฏิกิริยาทางชีวภาพ (โดยเฉพาะในรูปของก๊าซ)

2.7 ถังกรองไร้อากาศ (Anaerobic Filter)

2.7.1 ลักษณะทั่วไป

2.7.1.1 ความสูงของถังกรอง จะมีผลต่อประสิทธิภาพในการบำบัดของถังกรองไร้อากาศ ประสิทธิภาพจะเพิ่มขึ้นเมื่อความสูงเพิ่มขึ้นไปถึงระดับหนึ่ง จากนั้นความสูงจะไม่มีผลต่อประสิทธิภาพ

บุญสิน สุภควงศ์ (2521) ใช้ถังกรองไร้อากาศบำบัดน้ำทิ้งจากบ้านพักอาศัย สรุปว่าการทำงานของถังกรองไร้อากาศลึก 0.50 เมตร และ สีก 1.00 เมตร ให้ประสิทธิภาพในการบำบัดใกล้เคียงกันมาก

โรมรัน ศรีสมฤทธิ์ (2525) ศึกษาถึงการผลิตก้าชชีวภาพจากถังกรองไร้อากาศที่ใช้อินทรีย์วัสดุเป็นตัวกลาง กล่าวว่าการลดชีโอดีส่วนใหญ่ของถังกรองไร้อากาศเกิดอยู่ในช่วงภายใน 0.30 เมตร วัดจากก้นถังกรอง การใช้ถังกรองขนาดที่มีความสูงไม่มากนักต่อ กันอย่างอนุกรม อาจจะทำให้ผลดีกว่า ถังกรอง ถังเดียวที่มีความสูงมากๆ อย่างไรก็ตามในการออกแบบถังกรองไร้อากาศ เพื่อการใช้งานจริงๆ ซึ่งอาจจะมีการเปลี่ยนค่าภาระอินทรีย์ อย่างกระหันหัน ความสูงของถังกรอง จึงไม่ควรน้อยกว่า 1.20 เมตร ทั้งนี้เพื่อป้องกันมิให้การทำงานของถังกรองล้มเหลว

ดังนั้นโดยทั่วไปความสูงของถังกรองจะอยู่ในช่วง 1.00 - 1.80 เมตร ความสูงของถังกรอง ที่น้อยกว่านี้อาจมีโอกาสทำให้น้ำทิ้งมีการไหลลัดวงจรได้ง่าย (Short Circuit) ส่วนความสูงที่มากกว่า 1.80 เมตร ดูเหมือนจะเป็นการสิ้นเปลืองมากกว่าเมื่อเทียบกับประสิทธิภาพที่ได้เพิ่มขึ้นจากเดิม เพราะจากการวิจัยจะเห็นว่า กิจกรรมของแบคทีเรียส่วนใหญ่จะเกิดenton ล่างที่บริเวณ 0.30 เมตร จากก้นถัง แต่อย่างไรก็ตาม การเพิ่มความสูงของถังกรองจะต้องสัมพันธ์กับพื้นที่หน้าตัด และเวลา กักน้ำ (HRT) ทั้งนี้เพื่อให้แบคทีเรียมีเวลาอยู่ในถังกรองได้นาน

2.7.1.2 ชนิดและคุณสมบัติของตัวกลางในถังกรองไร้อากาศ ตัวกลางที่บรรจุภายในถังกรองไร้อากาศ มีหน้าที่กันไม่ให้เซลล์แบคทีเรียหลุดออกจากระบบ อีกทั้งยังเป็นที่ยึด

おかげของแบคทีเรีย ซึ่งจะมีผลทำให้เชลล์หลุดออกจากระบบน้ำอย เชลล์จึงอยู่ในระบบงานมีค่า SRT สูง ซึ่งจะทำให้ระบบมีประสิทธิภาพในการบำบัดน้ำเสียสูงด้วย

ตัวกลางที่ใช้ในปัจจุบันมี 2 ชนิด คือ

- ตัวกลางจากธรรมชาติ เช่น หิน กรวด ชั้งข้าวโพด เป็นต้น
- ตัวกลางจากวัสดุสังเคราะห์ เช่น พลาสติก เป็นต้น

ตัวกลางต่างชนิดกัน จะมีคุณสมบัติต่างกัน การเลือกชนิดตัวกลางต้องคำนึงถึงประสิทธิภาพในการบำบัดน้ำเสีย ราคาของชนิดตัวกลาง ตัวกลางที่มีประสิทธิภาพดีต้องมีพื้นที่ผิวมาก และมีค่าความพруนสูง เพื่อลดปัญหาการอุดตันปัญหาการเกิดการไหลลัดวงจร และปัญหาด้านไฮโดรลิก การใช้ตัวกลางที่เป็นหินกรวดจะมีผลต่อการออกแบบฐานรากในการรับน้ำหนักของโครงสร้างถัง การใช้ตัวกลางพลาสติกจะจัดปัญหาด้านฐานราก เพราะน้ำหนักเบา แต่ตัวกลางพอกนี้จะมีราคาสูงมาก เมื่อเทียบกับราคาของหินกรวด

Allaoui และ Forster (1994) ได้ทำการทดสอบความสัมพันธ์ของตัวกลางที่รองรับชนิดต่างๆ ต่อการเริ่มระบบ Anaerobic Expanded Bed Reactor โดยงานวิจัยนี้อธิบายถึงผลของการศึกษาเปรียบเทียบตัวกลางรองรับชนิดต่างๆ คือ หิน หินภูเขาไฟ และแก้วเม้าไฟ โดยใช้น้ำเสียสังเคราะห์ 2 แหล่ง คือ จากโรงงานผลิตไอศครีม และโรงงานผลิตน้ำส้มสายชู ผลแสดงให้เห็นว่า ตัวกลางที่มีความพูนมากกว่าจะเกิดแบคทีเรียได้ดีกว่าตัวกลางที่มีความพูนน้อย นอกจากนี้ในน้ำเสียจากโรงงานไอศครีมจะแสดงผลการยับยั้งน้อยลง เมื่อตัวกลางมีความพูนมากกว่า

วิชัย ชินบูรพา (1996) ทำการเปรียบเทียบสมรรถนะของถังกรองไร้อากาศที่มีตัวกลางเป็นหิน เศษคอนกรีต และพลาสติก บำบัดน้ำเสียความเข้มข้นต่ำ พบระยะเวลา กันน้ำ 12 ชั่วโมง ถังที่มีตัวกลางพลาสติกให้ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอดีสูงสุด โดยมีประสิทธิภาพการกำจัด 93.2% แต่อย่างไรก็ตาม ถังที่มีหินและเศษคอนกรีตเป็นตัวกลางก็มีประสิทธิภาพการกำจัดใกล้เคียงกัน คือ มีค่าเท่ากับ 92.6% และ 92.2% ตามลำดับ และตัวกลางพลาสติกที่มีความสามารถในการกักเซลล์จุลินทรีย์ในระบบ และเป็นที่ยึดเกาะของจุลินทรีย์ได้ดีกว่า เนื่องจากมีความพูนที่สูงสุดเท่ากับ 94.38% ซึ่งสูงกว่าหิน และเศษคอนกรีตที่ใช้เป็นตัวกลาง มีความพูนเท่ากับ 43.36% และ 53.45% ตามลำดับ

2.7.1.3 ลักษณะการวางแผนตัวกลาง ตัวกลางในระบบถังกรองไร้อากาศมีความสำคัญต่อระบบ เพราะจะ ทำให้ระบบกักตะกอนได้นานขึ้น ทำให้ประสิทธิภาพการกำจัดเพิ่มขึ้น แต่ลักษณะการวางแผนชั้นตัวกลางก็มีส่วนเพิ่มประสิทธิภาพให้กับระบบได้ เช่นเดียวกัน โดยทั่วไปของ

ระบบถังกรองไร้อากาศทราบพบว่า กิจกรรมของแบคทีเรีย ส่วนใหญ่จะอยู่ทางตอนล่าง ส่วนตอนบนจะทำหน้าที่กักเซลล์ให้อยู่ในระบบ

เจษฎา ศรศึก (2527) ได้ทำการศึกษาเกี่ยวกับผลของการลึกและตำแหน่งของชั้นตัวกลางต่อสมรรถนะของถังกรองไร้อากาศ โดยวิเคราะห์ขั้นตัวกลาง 4 ลักษณะ คือ ตัวกลางเต็มถัง ตัวกลางลอย 25% ของความสูงถังกรอง ตัวกลางลอยครึ่งถังกรอง และตัวกลางจมครึ่งถังกรอง ในการทำจดจำน้ำเสียสังเคราะห์ด้วยการเพิ่มภาระบรรทุกสารอินทรีย์ ปรากฏว่าถังกรองที่มีตัวกลางลอยอีก 2 ลักษณะ ก็มีแนวโน้มที่จะทำงานได้ดีขึ้น สำหรับถังกรองที่มีตัวกลางจมครึ่งถังกรอง ปรากฏว่ามีสมรรถนะไม่ดีนัก เนื่องจากมีตะกอนแบคทีเรียหลุดไปจากถังกรองมาก

Oleszkiewicz (1988) ได้ศึกษาลักษณะการจัดวางตัวกลางของระบบแอนไอบิด 3 ลักษณะ คือ ตัวกลางแบบสูม ตัวกลางแบบซ้อนกันในแนวตั้ง และแบบไม่มีตัวกลาง โดยมีตัวกลางลอย 40% ของปริมาตรถัง จากการทดลองพบว่าถังที่มีตัวกลางวางแบบสูม มีประสิทธิภาพการทำจดสารอินทรีย์ได้ดีที่สุด สำหรับถังที่มีตัวกลางวางซ้อนกันและถังที่ไม่มีตัวกลาง เกิดจากไนโตรดิวจรในขณะที่ค่าอัตราภาระสารอินทรีย์สูง

จิตราเทพ ประสิทธิ์อัญศิล (2535) ศึกษาประสิทธิภาพการทำจดโดยฟอร์มแบคทีเรียในน้ำเสียจากถังเกราะ โดยใช้ถังกรองไร้อากาศที่มีตัวกลางครึ่งถังจม การทดลองได้ใช้กรอบอกพีวีซีใส ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 3 นิ้ว มีความสูง 2.50 เมตร บรรจุไนโตรมัวนมพลาสติกทำหน้าที่เป็นตัวกรอง มีความสูงชั้นตัวกลาง 1.26 เมตร ทดลองการทำจดน้ำเสีย ความเข้มข้นต่ำมีค่าซีโอดีเอลี่ 147 มก./ล. มีปริมาณ โคลิฟอร์มแบคทีเรีย ในน้ำเสียเฉลี่ย 1.54×10^7 MPN/100ml. ที่ระยะเวลาเก็บกักน้ำ 12, 24, 48 และ 72 ชั่วโมง คิดเป็นค่าไไฮดรอลิกโนลดดิง 0.27, 0.18, 0.07 และ 0.06 กิโลกรัม/ลูกบาศก์เมตร-วัน ตามลำดับ พบว่า ประสิทธิภาพในการลดโคลิฟอร์มแบคทีเรีย ร้อยละ 88, 96, 98 และ 99 ตามลำดับ ประสิทธิภาพในการลดซีโอดีเอลี่ ร้อยละ 61, 71, 72 และ 74 ตามลำดับ

2.7.1.4 คุณสมบัติของน้ำเสีย น้ำเสียที่นำมาใช้กับถังกรองไร้อากาศควรมีคุณสมบัติ ดังนี้ คือ

- มีอาหารเสริมเพียงพอต่อจุลชีพที่ไม่ใช้อกซิเจน
- ปราศจากสารพิษที่จะยับยั้งการเจริญเติบโตของแบคทีเรีย
- มีปริมาณสารแขวนลอยต่ำเพื่อขัดป้องกันการอุดตันของระบบ

2.7.2 ข้อดี-ข้อเสียของถังกรองไร้อากาศ

2.7.2.1 ข้อดี

1. การทำงานของระบบถังกรองไร้อากาศ แบคทีเรียจะเปลี่ยนสารอินทรีย์ในน้ำเสียส่วนใหญ่ให้เป็นก๊าซมีเทน สารอินทรีย์ส่วนน้อยเท่านั้นที่จะเปลี่ยนเป็นเชลล์ ซึ่งมีผลให้ลดปัญหาน้ำในการกำจัดตะกอนส่วนเกินที่จะเกิดขึ้น
2. ให้ผลผลิตสุดท้ายเป็นก๊าซมีเทน ซึ่งนำไปใช้เป็นเชื้อเพลิงได้
3. เชลล์ของแบคทีเรียจะถูกสะสมอยู่ในถังกรองมากขึ้นตลอดเวลา ทำให้ถังกรองมีประสิทธิภาพในการบำบัดสูงขึ้น
4. ต้องการอาหารเสริมสร้าง (nutrient) น้อยกว่าระบบชีววิทยาแบบไร้อากาศ
5. การฟื้นตัวของระบบเกิดขึ้นได้เร็ว
6. เนื่องจากไม่ต้องการใช้ออกซิเจนในการทำงานของจุลชีพ ทำให้เม็ดสินเปลือยพลังงาน
7. ถังกรองไร้อากาศไม่ต้องมีการแยกตะกอนแบคทีเรีย ออกจากน้ำทิ้งที่ในตลอดจากถังกรองกลับมาใช้อีก เพราะตัวกลางจะทำหน้าที่กรองแบคทีเรียเอาไว้แล้ว
8. ตะกอนหลุดออกไปกับน้ำทิ้งน้อย เนื่องจากมีตัวกรองคงอยู่กัน

2.7.2.2 ข้อเสีย

1. มีก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ และบางครั้งมีปัญหารี่องกลิ่นเหม็น
2. ไม่เหมาะสมกับน้ำเสียที่มีตะกอนแขวนลอยสูง เพราะอาจจะทำให้มีปัญหาอุดตันได้
3. ในกรณีตัวกลางเป็นหิน จะทำให้จำเป็นต้องมีฐานรากของโครงสร้างที่แข็งแรงใหญ่โต ทำให้สิ่นเปลือยค่าก่อสร้างเพิ่มขึ้น แต่กรณีตัวกลางเป็นพาวเวอร์สตั๊ดสังเคราะห์ น้ำหนักจะเบา แต่มีข้อเสียที่ราคาแพง
4. การทำงานภาคปฏิบัติจริงฯ ยังมีปัญหาเกี่ยวกับการกระจายน้ำซึ่งจะมีผลทำให้เกิดการไฟลัตทาง (short circuit) ได้
5. กำจัดได้ในตัว Jen และพอฟอรัสได้น้อย
6. ระยะเวลาในการเริ่มต้นการทำงานของระบบ (start up) ใช้เวลานานกว่าระบบไร้อากาศ

2.8 ความด้อยเสถียรภาพของปฏิกิริการไร้อากาศ

2.8.1 สาเหตุที่ทำให้มีความด้อยเสถียรภาพเนื่องจาก

1. ความจำเป็นที่ต้องมีแบคทีเรีย 2 ประเภทอาศัยอยู่ร่วมกัน และต้องอาศัยชีว์กันและกัน
 2. ความสามารถในการตอบสนองต่อการเปลี่ยนแปลงของสภาวะแวดล้อมของแบคทีเรีย การทำงานของแบคทีเรียทั้งสองประเภทจะไม่สอดคล้องกัน โดยที่แบคทีเรียที่สร้างกรดมีความสามารถสูงกว่าแบคทีเรียที่สร้างก๊าซ ถ้าการทำงานของแบคทีเรียทั้งสองไม่สอดคล้องกัน จะทำให้ระบบได้รับความเสียหาย และระบบจะอยู่ในภาวะพิทิพลาลดลง จนในที่สุดจะเกิดความล้มเหลวโดยสิ้นเชิง

2.8.2 สัญญาณเตือนของการเสียสมดุลของระบบ

1. ความเข้มข้นของกรดอินทรีย์ โดยปกติความเข้มข้นของกรดอินทรีย์ในระบบจะมีค่าประมาณ 200-400 มิลลิกรัม/ลิตร(เทอมของกรดอะซิติก) แต่ถ้าความเข้มข้นของกรดอินทรีย์เปลี่ยนแปลงอย่างรวดเร็ว จะเป็นสัญญาณให้เห็นถึงการเสียสมดุลเกิดขึ้นกับระบบ คือ เกิดการชะลอการเจริญเติบโตของแบคทีเรียที่สร้างมีเทน หรือทำให้การเติบโตของแบคทีเรียที่สร้างกรดถูกเบี้งให้เร็วขึ้น

2. ระดับความเป็นด่างในรูปเป้ารับอนต์ สภาพความเป็นด่างจะปังบอกให้ทราบถึงกำลังบัฟเฟอร์(Buffer Capacity) ว่ามีเหลืออยู่เท่าไรในระบบ ถ้ามีกำลังบัฟเฟอร์ต่ำปริมาณกรดที่เพิ่มขึ้นเพียงเล็กน้อย ก็จะทำให้พีเอชลดลงได้อย่างมากและเร็ว ซึ่งจะเป็นอันตรายต่อแบคทีเรียที่สร้างมีเทน แต่สภาพความเป็นด่างสูงพอ ก็จะสามารถกับสภาพการเปลี่ยนแปลงของกรดระบุ่ง่าย (volatile acids)ได้ โดยไม่ส่งผลกระทบกับค่าพีเอชมากนัก ระดับสภาพความเป็นด่างที่เหมาะสมขึ้นอยู่กับคุณสมบัติและความเข้มข้นของน้ำทิ้ง โดยทั่วไประบบไร้อากาศควรมีสภาพความเป็นด่างประมาณ 1,500 - 2,000 มิลลิกรัม/ลิตร

3. ค่าโออาร์พี (ORP) ปฏิกิริยาแต่ละประเภทจะมีค่าโออาร์พีประจำของแต่ละปฏิกิริยาดังแสดงในตารางที่ 2.2

ตารางที่ 2.2 ค่าไออาร์พีของปฏิกิริยาประเภทต่างๆ

ประเภทของปฏิกิริยา	ไออาร์พี (มิลลิโวลท์)*
ออกอิเล็กตรอนออกซิเดชัน	+300
ในตัวพิเศษน	+100
ตัวเนutrophilic	0
การย่อยไธอากาส	
-สร้างกรดอินทรีย์	-300
-สร้างมีเทน	-500

*Ag/Ag₂Cl₂ Reference Electrode

ที่มา : มั่นสิน, 2536

ถังย่อยไธอากาสที่ทำงานได้ดี ต้องมีค่าไออาร์พีอยู่ในช่วง -300 ถึง -500 มิลลิโวลท์ ถ้าไออาร์พีเป็นลบน้อยๆ หรือมีค่าเป็นบวก ย่อมแสดงว่าปฏิกิริยาการย่อยไธอากาสเกิดขึ้นน้อย หรือไม่เกิดขึ้น

4.ระดับพีเอช ไม่ใช่เป็นสัญญาณที่เร็วพอที่จะบอกถึงการทำงานผิดพลาดของระบบได้ทันท่วงที เพราะความเสียหายของระบบจะเกิดขึ้นก่อนที่พีเอชจะลดลง แต่อย่างไรก็ดีข้อ มูลของพีเอชยังมีความสำคัญ เพราะว่าแบคทีเรียทั้งสองชนิด โดยเฉพาะชนิดที่สร้างมีเทน สามารถเจริญเติบโตได้ดีในช่วงพีเอชแคบๆเท่านั้น ถ้าไม่มีการควบคุมพีเอชให้เป็นกลาง การเติบโตของแบคทีเรียที่สร้างมีเทนก็จะถูกยับยั้ง ทำให้ระบบล้มเหลวได้ และการรักษาระดับพีเอชให้ เป็นกลางต้องทำเป็นเรื่องแรกเพื่อให้ระบบฟื้นตัวเมื่อระบบเสียสมดุล

5.อัตราการผลิตมีเทน เป็นเครื่องวัดโดยตรงของ Metabolic Activity ของ แบคทีเรียที่สร้างมีเทน การเปลี่ยนแปลงของอัตราการผลิตมีเทนมีความสำคัญกว่าค่าปริมาณการ ผลิต เพราะเป็นสัญญาณที่บ่งบอกว่ามีความผิดปกติเกิดขึ้นกับแบคทีเรียที่สร้างมีเทน

6.สัญญาณอื่นๆ สัญญาณที่อาจบอกถึงการเสียสมดุลของระบบไธอากาสอีกสอง ชนิด ได้แก่ ส่วนประกอบของก๊าซรวมและอัตราการผลิตก๊าซ การเติบโตของแบคทีเรียที่สร้างมีเทนลดต่ำ แต่ปริมาณคาร์บอนไดออกไซด์จะเพิ่ม ขึ้น ซึ่งจะเห็นได้จากส่วนประกอบของก๊าซที่เปลี่ยนแปลงไป

2.9 แนวคิดในที่เลือกใช้ระบบถังกรองไร้อากาศบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี ต้นทาง

น้ำเสียที่ใช้ในการทดลองครั้งนี้ นำมายากรองปิโตรเคมี แห่งชาติ ซึ่งเป็นโรงงานผลิต โอลิฟินส์ ประกอบด้วย เอทธิลีน (Ethylene) และ โพร์พอลีน (Propylene) เป็นผลิตภัณฑ์หลัก จากกระบวนการผลิต ผลิตภัณฑ์ทั้งสอง พบร่วมกันให้เกิดน้ำเสียในอัตราที่สูงมาก คือ ประมาณ 1,240 ลบ.ม./ชั่วโมง โดยน้ำเสียจากฝ่ายผลิตบางส่วน ของโรงงาน จะถูกแยกส่วนที่เป็นน้ำมันออก บางส่วนด้วยการทำให้ล้น(spilling) ก่อนจะถูกควบรวมมาเก็บไว้ในถังปรับให้เท่า (Equalizing Tank) โรงงานนี้ใช้ระบบบำบัดแบบแยกทิเวเต็ดสลัดจ์ (Activated Sludge) ในกระบวนการบำบัดน้ำเสีย จากการไม่เก็บตัวอย่างน้ำเสียจากโรงงาน เพื่อนำมาใช้ในการทดลอง พบร่วม ในบริเวณระบบบำบัดน้ำเสีย และพื้นที่ใกล้เคียง จะมีกลิ่นของน้ำเสียรุนแรงมาก การเติมอากาศในระบบบำบัดแบบแยกทิเวเต็ดสลัดจ์ เป็นการไล่ก๊าซ (stripping) ทำให้สารประกอบอินทรีย์ระเหย่าย (VOC) ระเหยแยกตัวออกจากน้ำเสีย ก่อให้เกิดมลพิษทางอากาศกับบริเวณนั้นได้ (Englebrecht and Ewing, 1962) จากการที่เคยมีการศึกษาพบว่า สารเหล่านี้ เป็นสารที่ก่อให้เกิดโรคมะเร็งได้ ด้วยเหตุนี้ ระบบบำบัดแบบไร้อากาศ ซึ่งเป็นระบบบำบัดแบบบีด จึงน่าจะช่วยแก้ปัญหานี้ได้ และระบบถังกรองไร้อากาศ เป็นระบบบำบัดแบบหนึ่งที่่น่าสนใจ เนื่องจาก เป็นระบบที่ง่ายต่อการควบคุม สามารถรับค่าภาวะบรรทุกสารอินทรีย์ได้สูง และนอกจากนี้ ยังได้ก้ามนีหนา ซึ่งเป็นผลผลิตจากระบบบำบัดไปใช้เป็นพลังงานได้ต่อไป

2.10 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

ธเรศ พงษ์สาระนันทกุล (2540) ได้ศึกษาความสามารถของการบำบัดน้ำเสียความเข้มข้นสูงด้วยระบบถังกรองไร้อากาศโดยตัวกลางที่ใช้เป็นพลาสติกที่ถอยหลัง โดยถังปฏิกรณ์ขนาดเสียผ่านศูนย์กลาง 3 นิ้ว ตุงประมาณ 2.5 ม. ภายในบรรจุตัวกลางเม็ดพลาสติกอยู่ครึ่งถังบน มีความสูงของชั้นตัวกลาง 1.25 ม. การป้อนน้ำเสียในการทดลองเป็นแบบไอลชีน ทำการทดลอง บำบัดน้ำเสียความเข้มข้นสูงคิดเป็นค่าซีไอดี 825 , 1650 , 3300 และ 5500 มก./ล. โดยกำหนด เวลาเก็บกักน้ำเท่ากับ 9 ชั่วโมง คิดเป็นค่าภาวะบรรทุกอินทรีย์ 2.2 , 4.4 , 8.8 , 10.26 และ 14.67 กก.ซีไอดี/ลบ.ม.-วัน ตามลำดับ จากการศึกษาพบว่าประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอดี คิดเป็นร้อยละ 89 , 77 , 71, 47 และ 33% ตามลำดับ โดยมีเปอร์เซ็นต์ของก้ามนีหนา 82 , 59 , 50 , 48 และ 44 % ตามลำดับ ผลการทดลองสรุปได้ว่าการใช้ระบบถังไร้อากาศจะมีประสิทธิภาพสูงเมื่อมีค่าภาวะบรรทุกอินทรีย์ต่ำ เมื่อภาวะบรรทุกอินทรีย์สูงขึ้นจะมีประสิทธิภาพลดลง โดยเฉพาะที่ความ

เข้มข้นสูงจะมีประสิทธิภาพค่อนข้างดี นอกจานนี้พบว่าข้อดีของตัวกรองเม็ดพลาสติกซึ่งช่วยป้องกันตะกอนจุลินทรีย์หลุดออกมากจากระบบด้วย แต่ข้อเสียของตัวกลางดังกล่าว คือ อาจทำให้ระบบอุดตันได้ง่าย

Nel และคณะ (1984) ได้ศึกษาการบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีที่มีความเป็นกรด (acidic petrochemical effluent) โดยใช้ถังปฏิกรณ์แบบบูญเช่อสบี (UASB) พบว่าถังปฏิกรณ์มีประสิทธิภาพในการบำบัดซีโอดี เท่ากับ 83% เมื่อใช้เวลาเก็บกัก 1.78 วัน รับภาระบรรทุก 7.255 กก. ซีโอดี / ลบ.ม.-วัน อัตราการเกิดกําชเท่ากับ 2.64 ลบ.ม./ลบ.ม.-วัน ประกอบด้วยกําชมีเทนมากกว่า 90% นอกจากนี้ยังพบว่าการเพิ่มภาระบรรทุก จะทำเป็นผลให้ประสิทธิภาพของถังปฏิกรณ์ลดลงอย่างรวดเร็ว

Canavas - Diaz และ Howell (1986) ได้ศึกษาขั้นตอนในการเริ่มระบบบำบัด (startup) ของถังปฏิกรณ์รีไซเคิลแบบชั้นฟิล์มตึงที่มีการไนลดลง (anaerobic downflow fixed film percolating reactor) โดยใช้น้ำเสียจากโรงงานทำเนยในการศึกษา โดยที่ระบบจะทำงานที่ประมาณ 1/3 ของถังปฏิกรณ์เพื่อหลีกเลี่ยงข้อจำกัดในการผลิตกําช ที่เกิดจากการเคลื่อนย้ายมอล (mass transfer) (เมื่อ 2/3 ของจุลินทรีย์ที่ไม่ได้ใช้ประโยชน์ในถังปฏิกรณ์ไม่เจม) ผลการทดลองพบว่า จะเป็นการลดผลกระทบจากปริมาณกรดไขมัน (VFA) ที่สูงขึ้น และสภาวะเป็นกรด ซึ่งเกิดจากการทำงานของแบคทีเรียสร้างมีเทน (methanogenic) ด้วยวิธีใหม่นี้ จะทำให้ระยะเวลาที่ใช้ในการเริ่มระบบ เพื่อให้เกิดแบคทีเรียประเทที่สร้างมีเทน และประเททที่ผลิตกําชไฮโดรเจน (acetogenic) ในชั้นตัวกลางพลาสติกสันดาล ระยะเวลาในการเริ่มระบบจะลดลงเหลือประมาณ 35 วัน โดยที่ระบบสามารถรับภาระบรรทุกได้ 8 กก. ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน หลังจากเริ่มระบบ 35 วัน

Nel and Britz (1986) ได้ศึกษาเกี่ยวกับการทำให้เป็นกลาง (Neutralizing) ในน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีที่มีสภาพเป็นกรด (acidic petrochemical effluent) ก่อนที่จะบำบัดด้วยถังรีไซเคิลแบบตึงชั้นที่มีทิศทางการไนลดลงของน้ำเสียแบบไนลดลง (a downflow anaerobic fixed bed reactor) การทำให้เป็นกลางที่พีเอช ประมาณ 6 โดยใช้โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) พบว่าต้องใช้ความเข้มข้นของโซเดียมไฮอน (Na^+) มากกว่า 3 กรัม/ลิตร ซึ่งจะเป็นอันตราย ดังนั้น จึงมีการลดปริมาณการใช้โซเดียม แล้วเพิ่มปริมาณสารอัลคาไลน์ (alkaline) ชนิดอื่นเข้าไป ได้แก่ แคลเซียมไฮดรอกไซด์ (Ca(OH)_2) และ ไฮดรัสเซียมไฮดรอกไซด์ (KOH) ผลการทดลองพบว่า จะทำให้ระบบมีประสิทธิภาพในการบำบัดสูงขึ้น ในการทดลองชั้นสุดท้ายของการ

ศึกษาพบว่า ระบบสามารถรับน้ำเสียที่มีพีเอช 3.95 ภาระบรรทุกอินทรีย์เท่ากับ 10.37 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน ใช้เวลาเก็บกัก 1.35 วัน และมีประสิทธิภาพในการกำจัดกรดไขมันได้สูงถึง 94%

Briz และคณะ (1988) ได้ศึกษาปริมาณความต้องการใช้ ในต่อเจนและฟอสฟอรัส ที่ความเข้มข้นที่น้อยที่สุดที่จะมีผลต่อการควบคุมการทำงานอย่างมีประสิทธิภาพของถังปฏิกิริณ์แบบชั้นตึง ที่มีพิษการไหลของน้ำแบบไอลลง (downflow fixed-bed anaerobic reactor) สำหรับการบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี ในการศึกษาขั้นแรกใช้ ญี่เรียว จะเป็นแหล่งทัดแทนแอมโมเนียม เป็นส่วนที่ให้ในต่อเจนกับระบบ ในการศึกษาขั้นที่สองพบว่า ความเข้มข้นที่ของฟอสเฟตที่จะมีผลต่อประสิทธิภาพในการทำงานของถังปฏิกิริณ์ สามารถลดลงจาก 115 มก./ล. จนกระทั่งถึง 8 มก./ล. ในรูปของ PO_4^3- -P โดยไม่พบว่ามีปริมาณฟอสเฟตปนอุกมาในน้ำทึ้ง ในการศึกษาขั้นสุดท้าย พบร่วมกับความเข้มข้นของแอมโมเนียมสามารถลดลงจาก 1060 มก./ล. จนกระทั่งถึง 45 มก./ล. ในรูปของ ทีเคเอ็น (TKN) จากการใช้ความเข้มข้นของ ในต่อเจนและฟอสฟอรัสที่ปริมาณต่ำนี้ ประสิทธิภาพการทำงานของระบบยังคงสามารถดีดีได้มากกว่า 95%

Macarie และคณะ (1992) ได้ศึกษาการบำบัดน้ำเสียจากโรงงานการเตือริฟทาลิก (terephthalic acid plant) โดยใช้กระบวนการบำบัดแบบไร้อากาศแบบญี่เรอेसบี (UASB) และ แบบชั้นฟิล์มตึงในตัวกลางแบบหลอดที่มีพิษทางการไหลของน้ำเสียแบบไอลลง (a downflow tubular fixed film reactor) น้ำเสียก่อนเข้าสู่ถังปฏิกิริณ์ได้มีการตัดตะกอนและทำให้เป็นกลางก่อนจะป้อน จากการศึกษาพบว่าประสิทธิภาพในการบำบัดสำหรับถังญี่เรอेसบี ที่ภาระบรรทุกอินทรีย์ 2.2 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน ได้เท่ากับ 43.9 % ใช้เวลาเก็บกัก 3.2 วัน และสำหรับถังปฏิกิริณ์แบบชั้นฟิล์มตึง มีประสิทธิภาพในการบำบัดชีโอดี ได้เท่ากับ 74.9% ที่ภาระบรรทุกอินทรีย์ 1.89 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน ใช้เวลาเก็บกัก 3.4 วัน จากประสิทธิภาพการบำบัดที่ต่ำกว่าของถังปฏิกิริณ์ชั้นฟิล์มตึง สามารถบอกได้ถึงปริมาณวีโอดีสกอส (VSS) ที่มากกว่า และความสามารถต่อความเป็นพิษ (toxicity) ที่เกิดจากสารประกอบออกโนมาติกได้ดีกว่า

Jules และ Galze (1992) ศึกษาเกี่ยวกับกระบวนการบำบัดน้ำเสียโดยการใช้ถังปฏิกิริณ์แบบ UASB ที่มีการควบคุมการเพิ่มอุณหภูมิได้ เพื่อศึกษาผลกระทบของอุณหภูมิที่มีต่อกระบวนการบำบัด โดยเพิ่มอุณหภูมิช่วงมีโซฟิลิก(Mesophilic : 35°C) เป็น 45, 55, 64 และ 75°C ตามลำดับ มีภาระบรรทุก COD ประมาณ 47 ก./ล.-วัน จากการทดลองพบว่า เมื่อเพิ่มอุณหภูมิจากช่วงมีโซฟิลิก ให้สูงขึ้นโดยทันที จะทำให้การผลิตก๊าซมีเทนลดลงอย่างรวดเร็ว เนื่องจากเกิดการตายของแบคทีเรียที่สร้างมีเทน(methanogensis) แต่พบว่าแบคทีเรียเหล่านี้จะเกิดขึ้นใหม่ในระยะเวลา 5

และ 10 วัน เมื่อระดับอุณหภูมิเท่ากับ 55°C และ 64°C ตามลำดับ แต่ที่ระดับอุณหภูมิเท่ากับ 75°C จะเกิดการผลิตของก้ามมีเทนน้อยมาก อย่างไรก็ตาม แบคทีเรียที่สร้างมีเทนก็ยังสามารถเจริญเติบโตได้ที่อุณหภูมิสูงที่ 75°C ได้ แต่จะเจริญเติบโตได้ดีที่สุดที่ระดับอุณหภูมิช่วงมีโซฟิลิก

Sharma และคณะ (1994) ได้ศึกษาการบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี จากในงานผลิตไดเมตทิล เทอริฟทาเลท (Dimethyl terephthalate : DMT) โดยใช้กระบวนการบำบัดได้รับความสำเร็จ หลังจาก 25 วัน เมื่อระดับความเข้มข้นของ DMG ลดลงจนไม่มีความเป็นพิษ (non-toxic level) อย่างไรก็ตาม ผลกระทบดังข้างต้นจะเกิดขึ้น อีกครั้ง เมื่อมีการเพิ่มความเข้มข้นของ DMG ให้มากขึ้นอีก 75% ในขณะที่ความเข้มข้นของมวลชีวภาพที่มีเพิ่มขึ้นถึง 7,000 มก./ล. เมื่อมีระยะเวลาการเก็บกักสัดさまากกว่า 200 วัน เมื่อเทียบกับความเข้มข้นของมวลชีวภาพ 2,000 มก./ล. ในช่วง 8-10 วันแรก ที่เริ่มระบบ ในระบบที่ไม่มีตัวกลาง(BSP) ให้จุลินทรีย์死去 พบร่วมกับความสามารถต่อสภาพความเป็นพิษของฟอร์มอลดีไฮด์ (Formaldehyde) ได้ดีนัก ประมาณ 125 มก./ล. เมื่อเปรียบเทียบกับระบบที่มีตัวกลาง BSP ซึ่งจะสามารถทนต่อความเป็นพิษของฟอร์มอลดีไฮด์ ได้สูงถึง 375 มก./ล. นอกจากนั้นระบบที่มี BSP จะมีความสามารถในการฟื้นตัว (recover) ได้เร็ว จากสภาวะที่มีความเป็นพิษ โดยใช้ระยะเวลาประมาณ 15 วัน ซึ่งน้อยกว่าระบบที่ไม่มี BSP จะใช้ระยะเวลาประมาณ 25-30 วัน ซึ่งจะเห็นได้ว่า ระบบที่มี BSP เป็นประโยชน์ในการบำบัดน้ำเสียประเภท DMT

Borja และ Banks (1995) ทำการศึกษาสมรรถนะในการบำบัดน้ำเสียจากโรงงานกลั่นน้ำมันปาล์ม (Palm Oil Mill Effluent) โดยเปรียบเทียบระหว่าง การบำบัดด้วยถังกรองไร้อากาศ (AF) และ การบำบัดด้วย Fluidize bed reactor (FBR) โดยทำการทดลองที่อุณหภูมิช่วงมีโซฟิลิก (35°C) โดยการประเมินค่าพารามิเตอร์ต่างๆ ได้แก่ ชีโอดี , กรดไขมันระบุง่าย (VFA) ส่วนประกอบของก้ามและปริมาณก้ามที่เกิด ตัวกลางยึดเกาะของจุลินทรีย์ในระบบ FBR ใช้ทรายซึ่งมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 0.3-0.5 มม. และใช้ดินเหนียวที่มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 2-5 มม. เป็นตัวกลางยึดเกาะในระบบ AF โดยทั้งสองระบบทำการทดลองโดยใช้ถังปฏิกรณ์ขนาด 1 ลิตร ระบบ AF ใช้เวลาเริ่มต้นการทำงานของระบบ(start up) 1.5-4.5 วัน ส่วนระบบ FBR ใช้เวลาเริ่มต้นการทำงานของระบบ 6 ชม. หลังจากที่ระบบมีความคงตัว พบร่วมกับทั้งสองระบบสามารถลดค่าชีโอดี ได้มากกว่า 90% ที่ระยะเวลาเก็บกัก 6 ชม. โดยให้รับภาระบรรทุกชีโอดี ที่ 10 ก./ล.-วัน แต่เมื่อเพิ่มภาระบรรทุกให้มากขึ้นพบว่า ระบบ FBR จะมีประสิทธิภาพในการทำงานดีกว่า แม้จะเพิ่ม

ภาชนะบรรทุก ซีไอดีถึง 40 ก./ล.-วัน ที่ระยะเวลาเก็บกัก 7 ชม. ระบบ FBR สามารถลดค่าซีไอดีได้ถึง 78% ในขณะที่ระบบ AF ไม่สามารถรับภาชนะบรรทุกซีไอดี ที่เกิน 20 ก./ล.-วัน ได้เนื่องจากเกิดปัญหาการอุดตัน ทั้งสองระบบจะมีสภาพการทำงานใกล้เคียงกันเมื่อรับความเข้มข้นของซีไอดี 1 ก./ล. ในขณะที่เมื่อซีไอดีมากกว่า 2.2 ก./ล. ระบบ AF สามารถกำจัดซีไอดี มากที่สุดได้เท่ากับ 17.0 ก./ล.-วัน ในขณะที่ระบบ FBR รับภาชนะบรรทุกซีไอดีได้ 31.2 ก./ล.-วัน ความแตกต่างดังกล่าวเนื่องมาจากการจำกัดในด้านการแพร่ และปริมาณเซลล์ของจุลชีพที่น้อยกว่าในระบบ AF

ในทั้งสองระบบอัตราการเกิดก้าชและปริมาณของกรดอินทรีย์ที่เกิด จะมีปริมาณเพิ่มขึ้นตามอัตราการเพิ่มขึ้นของความเข้มข้นที่เข้าสู่ระบบ การเพิ่มขึ้นของภาชนะบรรทุกหนึ่งเท่าตัว จะทำให้กรดอินทรีย์เกิดขึ้นในปริมาณที่สูงมาก โดยเฉพาะ กรดอะซิติก และกรดโพแทสเซียม เนื่องจากกับการเพิ่มขึ้นของก้าชควรบอนไดออกไซด์

Kwong และ Fang (1996) ใช้ระบบญูเอ kosbi และถังกรองไร้อากาศ แบบใหม่ขึ้น โดยทั้ง 2 ถังมีผ่านศูนย์กลาง 104 มม. สูง 100 มม. ขนาด 8.5 ลิตร ต่อแบบขนาดกันโดยในถังกรองไร้อากาศ บรรจุด้วยตัวกลางพลาสติก เส้นผ่านศูนย์กลาง 25 มม. พื้นที่ผิวสัมผัส 235 ตร.ม./ลบ. ม. บำบัดน้ำเสียความเข้มข้นสูงที่มีแป้งข้าวโพดเป็นส่วนผสม และเพิ่มค่าซีไอดีในน้ำเสียจาก 3,000 มก./ลิตร จนถึง 45,000 มก./ลิตร ในรูปของค่าภาชนะบรรทุกสารอินทรีย์ระหว่าง 3 ถึง 90 ก.ซี ไอดี/ลิตร-วัน พบร่วมทั้งระบบถังกรองไร้อากาศและญูเอ kosbi สามารถกำจัดซีไอดีไปได้ 96.8% และ 96.9% ตามลำดับ ขณะที่มีค่าภาชนะบรรทุกสารอินทรีย์ระหว่าง 3 ถึง 10 ก.ซี ไอดี/ลิตร-วัน สำหรับค่าภาชนะบรรทุกสารอินทรีย์ตั้งแต่ 10 ถึง 90 ก.ซี ไอดี/ลิตร-วัน สามารถกำจัดได้ เท่ากัน คือ 95.3 % แสดงให้เห็นว่าประสิทธิภาพการทำงานของระบบญูเอ kosbi และถังกรองไร้อากาศต่างกันเพียงเล็กน้อยเท่านั้น

Schonberg และคณะ (1997) ได้ศึกษาความเป็นพิษที่มีผลต่อระบบบำบัดแบบไร้อากาศ และกระบวนการสร้างมีเนน โดยใช้น้ำเสีย 3 ประเภทของอุตสาหกรรมปิโตรเคมีแห่งหนึ่ง คือ กรดอะคริลิก (acrylic acid) , แอทฟ์ลีนออกไซด์ (ethylene oxide) และ น้ำเสียรวมจากส่วนต่างๆ ของโรงงาน (total waste) โดยน้ำเสียแต่ละประเภทจะมีส่วนประกอบ และความเข้มข้นของสารต่างๆ แตกต่างกันไป จากการบำบัดด้วยวิธีไร้อากาศ พบร่วม เมื่อใช้น้ำเสียประเภทน้ำเสียรวมจากส่วนต่างๆ ของโรงงาน จะเกิดไม่เกิดการยับยั้ง (inhibition) ต่อการย่อยของจุลินทรีย์ที่ไม่คุ้นเคยกับน้ำเสีย (unacclimated culture) ที่ความเข้มข้นที่โซเชีย ประมาณ 250 มก./ล. แต่จะเกิดการยับยั้งที่ค่าความเข้มข้นที่โซเชียประมาณ 450 มก./ล. สำหรับน้ำเสียประเภทอะคริลิก จะเกิดการยับยั้งการย่อยของจุลินทรีย์ที่ไม่มีความคุ้นเคยกับน้ำเสีย เมื่อความเข้มข้นที่โซเชีย 269 มก./ล. แต่สำหรับ

จุลินทรีย์ที่มีความคุ้นเคยกับน้ำเสียประเภทนี้ จะเกิดการยับยั้งเมื่อความเข้มข้น ที่โอมีเท่ากับ 643 mg./l.

Fajardo และคณะ (1997) ได้ศึกษาเกี่ยวกับสารประกอบอินทรีย์ ที่มีผลต่อการยับยั้ง (inhibition) การทำงานของจุลินทรีย์ในการบำบัดแบบรีアクเตอร์ในถังปั่อย (digester) สำหรับบำบัดน้ำเสียจากการผลิตกรดเทอริฟทาเริก (purified terephthalic acid : PTA) และ ไดเมตทิว เทอริฟทาเลท (dimethylterephthalate : DMT) จากการศึกษาพบว่า การทำงานของแบคทีเรียจำพวก hydrogenotrophic methanogenic จะลดลง 50% เมื่อความเข้มข้นของ 4 - carboxybenzaldehyde (4-CBA) , p-toluic (P-tol) และ terephthalic (TA) เท่ากับ 5.4 ,34 และมากกว่า 100 มิลลิโมล ตามลำดับ และในการทดลองที่มีความเข้มข้นสูงสุด (10 มิลลิโมล) ของสารประกอบเดียวที่น้ำเสีย พบว่า การทำงานของแบคทีเรียจำพวก acetoclastic metanogenic จะลดลง 12%

Garcia-Calderon และ คณะ (1998) ได้ศึกษาถึงผลของการสะสมตัวของมวลชีวภาพ (Biomass) ที่เกิดขึ้นจากการบำบัดรีแอคเตอร์ในถังปฏิกิริยารีซันฟลูอิดไดซ์ แบบในหลัง (down-flow anaerobic fluidized bed reactor) โดยในการทดลองได้ใช้ถังปฏิกิริยารีซันฟลูอิดไดซ์ 5 ลิตร สูง 1 เมตร มีเส้นผ่านศูนย์กลาง 0.08 เมตร ใช้ตัวกลางที่มีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางขนาด 0.966 มิลลิเมตร ผลจากการทดลองที่อัตราการไหลค่าต่างๆ และได้ค่าพารามิเตอร์การขยายตัวของชั้นตัวกลาง ที่ค่าต่างๆ ทำให้ได้ค่าความหนาของชั้นของมวลชีวภาพ ที่จะใช้เป็นข้อมูลในการเบรียบเทียบพิจารณา ผลความแตกต่างของแบบจำลองที่เป็นการในลิฟท์(upflow) และการในหลัง (downflow)

Garcia-Calderon และ คณะ (1998) ได้ศึกษาการบำบัดน้ำเสียจากโรงงานทำไวน์ โดยใช้ระบบรีแอคเตอร์แบบฟลูอิดไดซ์แบบในหลัง (down-flow fluidized bed) โดยใช้ตัวกลางที่มีความหนาแน่นน้อยกว่าของเหลว ซึ่งเป็นการดัดแปลงจากระบบฟลูอิดไดซ์ที่มีอยู่ทั่วไป ตัวกลางที่ใช้จะมีขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 0.968 มิลลิเมตร มีความหนาแน่น 280 กก./ลบ.ม. ใช้อัตราในหลักสูตรที่ 2.3 ม./ชม. เมื่อระบบเข้าสู่ภาวะคงตัว จะลดลงเวลาเก็บกัก (HRT) จาก 3.3 วัน เป็น 1.3 วัน เมื่อคงความเข้มข้นของที่โอมี (TOC) ไว้ ระบบมีประสิทธิภาพในการลด ที่โอมีได้ 85% ที่ภาวะรวมทุกอินทรีย์ 4.5 กก. ที่โอมี/ลบ.ม.-วัน ประযุชน์หลักๆ ของระบบนี้คือ ใช้พลังงานน้อย เพราะว่าต้องการอัตราในหลักสูตร เพื่อให้เกิดการฟลูอินไดซ์ ไม่ต้องมีอุปกรณ์สำหรับการตอกตะกอน เนื่องจากการสะสม

ตัวที่บุรีเวนกันถัง ทำให้การระบายน้ำทิ้งทำได้ง่าย และเมื่อชั้นดักกลางมีความหนาแน่นมากกว่า 1,000 กก./ลบ.ม. ก็สามารถฟื้นตัว (recover) ได้ง่าย



บทที่ 3

วิธีดำเนินการวิจัย

3.1 แผนการทดลอง

การทดลองทั้งหมดจะทำที่ห้องปฏิบัติการของภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย การทดลองศึกษาโดยใช้แบบจำลองถังกรองไว้อากาศจำนวน 2 ถังกรองไว้อากาศถังที่มีลักษณะเหมือนกัน และในถังกรองไว้อากาศแต่ละถัง ทำการทดลองจำนวน 4 ชุดทดลอง โดยดำเนินการทดลองไปตามค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ ต่างๆที่กำหนดไว้ดังตารางที่ 3.1 และ 3.2 ตามลำดับ แต่ละชุดทดลองใช้เวลาในการทดลองประมาณ 40 วัน หรือจนกว่าระบบคงตัว (steady state) ซึ่งมีตัวแปรเปลี่ยนอิสระที่ทำการศึกษามีตัวแปรเดียว คือ อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ (organic loading rate) โดยจะแบ่งเปลี่ยนในรูปของอัตราการป้อนน้ำเสีย ที่เข้าถังกรองไว้อากาศ ซึ่งค่าความเข้มข้นของน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีทันทาง มีค่าประมาณ 1,500 มก.ซีโอดี/ลิตร

ตารางที่ 3.1 การเปลี่ยนแปลงค่าภาระบรรทุกสารอินทรีย์ในถังกรองไว้อากาศถังที่ 1 โดยการเปลี่ยนอัตราการป้อนน้ำเสียเข้าถังกรองไว้อากาศ ดังนี้

ค่าภาระบรรทุกสารอินทรีย์ (กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน)	ค่าประมาณความเข้มข้น สารอินทรีย์ในน้ำเสีย [*] (มก.ซีโอดี/ลิตร)	อัตราการป้อนน้ำเสีย [*] (ลิตร/วัน)	ระยะเวลาเก็บกัก [*] (วัน)
0.76	1,500	4	1.96
1.15	1,500	6	1.31
1.53	1,500	8	0.98
2.29	1,500	12	0.65

ตารางที่ 3.2 การเปลี่ยนแปลงค่าภาระบรรทุกสารอินทรีย์ในถังกรองไร้อากาศถังที่2 โดยการเปลี่ยนอัตราการป้อนน้ำเสียเข้าสู่ถังกรองไร้อากาศ ดังนี้

ค่าภาระบรรทุกอินทรีย์ (กก./ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน)	ค่าประมาณความเข้มข้น สารอินทรีย์ในน้ำเสีย ¹ (มก.ชีโอดี/ลิตร)	อัตราการป้อนน้ำเสีย ² (ลิตร/วัน)	ระยะเวลาเก็บกัก ³ (วัน)
1.15	1,500	6	1.31
1.91	1,500	10	0.79
2.68	1,500	14	0.56
3.44	1,500	18	0.44

3.2 เครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย

3.2.1 ถังกรองไร้อากาศ

ตัวถังกรองทำด้วยท่ออะคริลิกใส ทรงกระบอกสูง 100 ซม. มีเส้นผ่าศูนย์กลาง 10 ซม. พื้นที่หน้าตัด 78.54 ตร.ซม. มีปริมาตรประมาณ 7.85 ลิตร ดังแสดงในภาพที่ 3.2

3.2.2 ตัวกล้างภายในถังกรอง

ตัวกล้างที่ใช้ในการวิจัยเป็นพลาสติกที่ผลิตจากโพลีไพริเพลน (Polypropylene) มีลักษณะเป็นวงแหวน ดังแสดงในภาพที่ 3.3 บรรจุภายในถังกรองโดยมีความหนาของชั้นตัวกล้างเท่ากับ 100 ซม. ลักษณะตัวกล้างของตัวกล้างพลาสติกที่ใช้มีลักษณะดังนี้

- | | | |
|--|-------|-------------|
| 1. เส้นผ่าศูนย์กลาง | 65.00 | มิลลิเมตร |
| 2. ความสูง | 22.00 | มิลลิเมตร |
| 3. เปอร์เซนต์ช่องว่างในหนึ่งหน่วยปริมาตร | 95% | |
| 4. พื้นที่ผิว | 187 | ตร.ม./ลบ.ม. |
| 5. น้ำหนัก | 45 | กก./ลบ.ม. |

3.2.3 ถังเก็บน้ำเสียและน้ำทิ้ง

เป็นถังพลาสติกขนาดประมาณ 20 ลิตร ใช้ในการพักน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี ก่อนป้อนเข้าสู่ถังกรองไว้อาการ และรับน้ำทิ้งซึ่งผ่านถังกรองไว้อาการ

3.2.4 เครื่องสูบน้ำเสียเข้าสู่ถังกรองไว้อาการ

น้ำเสียถูกสูบเข้าถังกรองไว้อาการทางด้านล่าง และในหลอดอุกทางด้านบนของถัง โดยทำงานในลักษณะไถหลอดต่อเนื่อง เครื่องสูบน้ำที่ใช้เป็นแบบบรีดสาย (Peristaltic pump)

3.2.5 ถังเก็บก๊าซ

เป็นถังเก็บก๊าซโดยการแทนที่น้ำด้วยก๊าซ

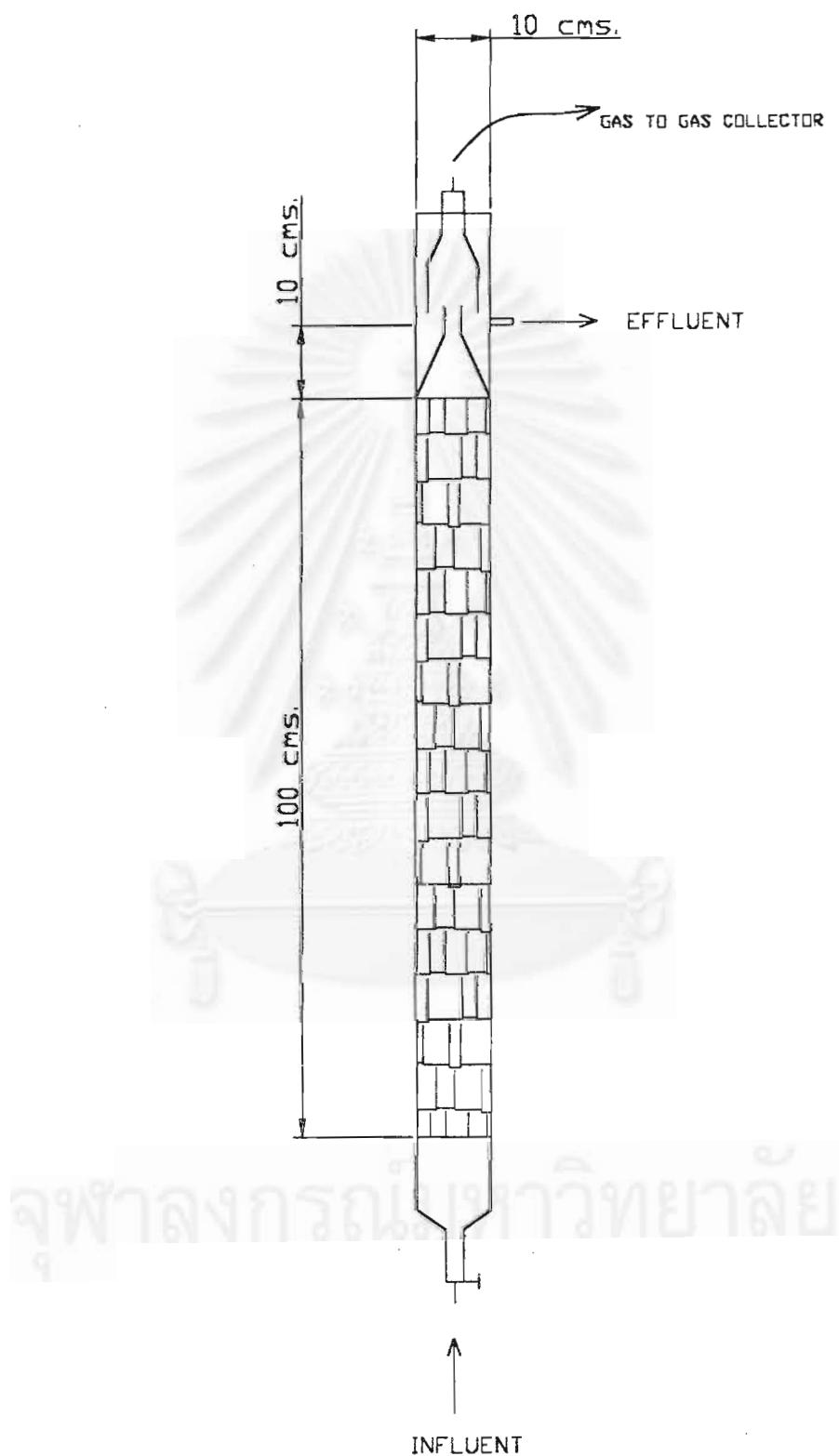
3.3 น้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทางที่ใช้ในการทดลอง

น้ำเสียที่ป้อนเข้าสู่ถังกรองไว้อาการ เป็นน้ำเสียที่นำมาจากโรงงานปิโตรเคมีแห่งชาติ จำกัด (มหาชน) ซึ่งเป็นโรงงานอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทางเก็บน้ำเสีย ที่อุณหภูมิ 4°C คุณสมบัติของน้ำเสียประเภทนี้ โดยทั่วไปมีลักษณะดังตารางที่ 3.3

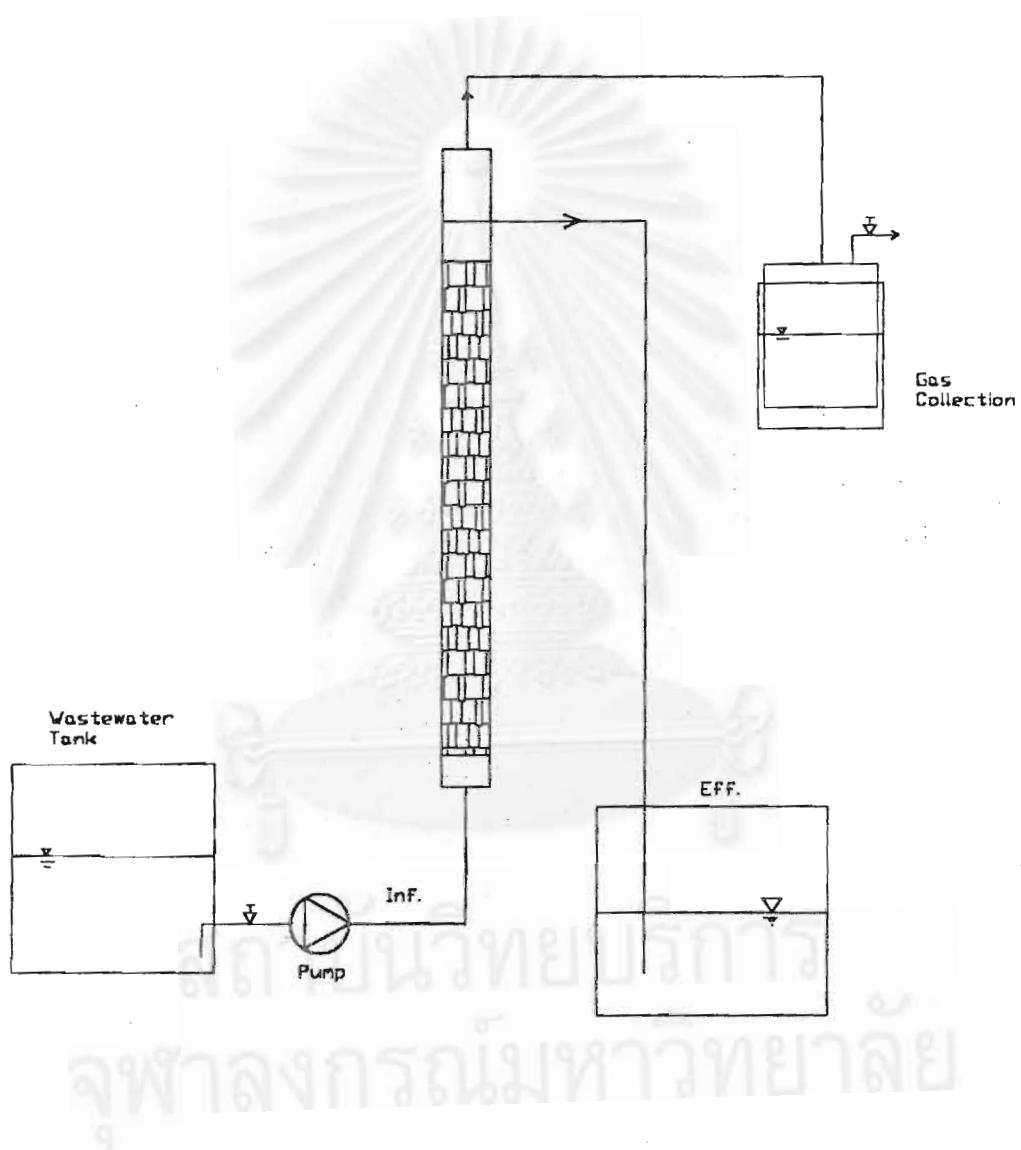
ตารางที่ 3.3 คุณสมบัติของน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี

พารามิเตอร์	ค่าของพารามิเตอร์	เฉลี่ย
พีเอช ; pH	4.3 ~ 5.2	4.1
ซีโอดีทั้งหมด ; TCOD (mg/l)	4,120 ~ 4,950	4,580
บีโอดี ₅ ; BOD ₅ (mg/l)	1,150 ~ 1,360	1,200
ไนโตรเจนทั้งหมด ; TN (mg/l)	20 ~ 25	22.5
ฟอสฟे�ตทั้งหมด ; TP (mg/l)	7 ~ 10	8.5
ของแข็งแขวนลอยทั้งหมด ; TSS (mg/l)	41 ~ 83	62
แมงกานีส ; Mn (mg/l)	18 ~ 22	20
โคบัล ; Co (mg/l)	7 ~ 9	8

ที่มา : T.J. Park และ คณะ (1996)



ภาพที่ 3.1 รูปแสดงขนาดของถังกรองไนโตรเจน



ภาพที่ 3.2 รูปแสดง Flow Diagram ของตั้งกรองไนโตรเจน



ภาพที่ 3.3 ตัวกลางพลาสติกที่ใช้ในถังกรองไร์อากาศ

3.4 การดำเนินการทดลอง

เริ่มต้นด้วยการประ kobแบบจำลองถังกรองไร์อากาศ ดังภาพที่ 3.1 ซึ่งตัวถังกรองไร์อากาศ ใช้เป็นห้องเครื่องไส ขนาดเท่ากันจำนวน 2 ถัง การเริ่มต้นระบบ (Start up) ทำโดยเติมหัวเชื้อ (seed) ที่นำมาจากระบบบำบัดน้ำเสียยูโรสเปนของบริษัท นุญรอดเบอร์เวอร์ จำกัด เติมลงในถังกรอง แล้วป้อนน้ำเสียสังเคราะห์จนระบบมีความคงตัว (steady) หลังจากนั้นจึงเริ่มเปลี่ยนมาใช้น้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี ผสมกับน้ำเสียสังเคราะห์ และลดปริมาณน้ำเสียสังเคราะห์ลดเรื่อยๆ จนกระทั่งใช้น้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีเพียงอย่างเดียว โดยเริ่มป้อนด้วยกระบวนการอินทรีย์ต่ำที่ความเข้มข้น 0.76 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน และ 1.15 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน ในถังกรองไร์อากาศถังที่ 1 และ 2 ตามลำดับ เพื่อให้น้ำเชื้อ เกิดความคุ้นเคยกับน้ำเสียหลังจากที่ระบบมีความคงตัวจึงเปลี่ยนกระบวนการทุก ดังตารางที่ 3.1 และ 3.2

3.5 การเก็บตัวอย่างและภาระน้ำเสีย

การเก็บตัวอย่างน้ำจะเก็บตัวอย่าง 2 จุด คือ ในถังเก็บน้ำเสียก่อนเข้าสู่ถังกรองไร์อากาศ ถัง และในถังเก็บน้ำทิ้ง ของทั้งสองถังกรองไร์อากาศ หลังจากนั้นนำภาระน้ำเสียที่ค่าพารามิเตอร์ต่างๆ ซึ่งแสดงในตารางที่ 3.4

ตารางที่ 3.4 ตัวแปรตามที่จะวิเคราะห์ และความถี่ในการวิเคราะห์

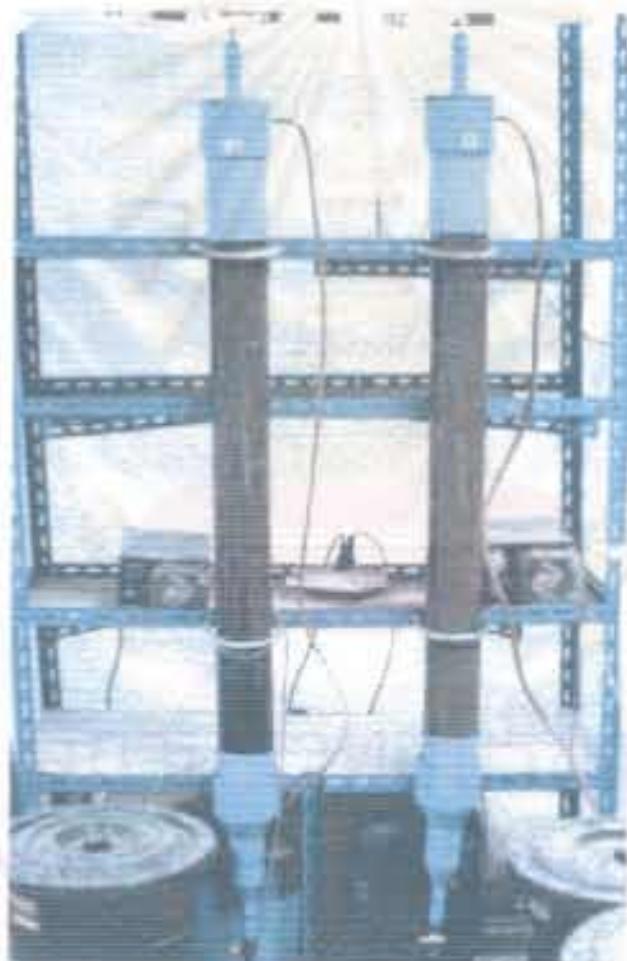
ค่าแปรเปลี่ยนตาม	น้ำเสีย	น้ำทิ้ง
ชีโอดีทั้งหมด (Total COD)	A	A
อุณหภูมิ (Temperature)	A	A
พีเอช (pH)	A	A
ไขมันและน้ำมัน (Oil & Grease)	B	B
ค่าโออาร์พี (ORP)	-	B
ปริมาณก๊าซทั้งหมด (Total Gas Volume)	-	B

หมายเหตุ A หมายถึง ตัวแปรตามที่วิเคราะห์สปดาห์ละ 3 ครั้ง

B หมายถึง ตัวแปรตามที่วิเคราะห์สปดาห์ละ 1 ครั้ง

3.6 วิธีที่ใช้เครื่องมือ

- | | |
|--------------------|---------------------------------|
| 1. ชี้ไฟฟ้า | Closed Reflux Titrmetric Method |
| 2. พิสัย | ให้เครื่องวัดพิสัย |
| 3. โอลาร์ฟิลด์ | ให้เครื่องวัดโอลาร์ฟิลด์ |
| 4. ปั๊มงานก้าว | ใช้วิธีแบบแผนที่น้ำ |
| 5. ไส้ดินและน้ำมัน | Standard Method |



ภาพที่ 3.4 อุปกรณ์ของตั้งกรองน้ำมันภาค

บทที่ 4

ผลการทดลองและการวิเคราะห์ข้อมูล

4.1 ผลการดำเนินการวิจัย

การทำวิจัยครั้งนี้ ใช้สังปฎิกรณ์ สำหรับทำการศึกษาระบบบำบัดแบบถังกรองไร้อากาศ จำนวน 2 ชุด มีปริมาตรเท่ากัน คือ 7.8 ลิตร การติดตั้งอุปกรณ์การทดลอง แสดงดังในภาพที่ 3.4 เริ่มการทดลองโดยใช้เชื้อตัวกอนจุลินทรีย์จากระบบบำบัดแบบบูเชสบีของบริษัท บุญรอดเบอร์ เกอร์ จำกัด นำมาเป็นเชื้อจุลินทรีย์ตั้งต้นของระบบถังกรองไร้อากาศ ในระยะแรกของการเริ่มระบบ ใช้น้ำเสียสังเคราะห์ มีค่าซีไอดี ประมาณ 1,000 mg./ลิตร ป้อนให้แก่ระบบ โดยเริ่มป้อนน้ำเสียสังเคราะห์จากอัตราการไหล 5 ลิตร/วัน และเพิ่มอัตราการไหลจนถึง 10 ลิตร/วัน ซึ่งคิดเป็นภาระบรรทุกสารอินทรีย์ได้เท่ากับ 0.64 และ 1.28 กก.ซีไอดี/ลบ.ม.-วัน ตามลำดับ ใช้น้ำเสียสังเคราะห์จนระบบเข้าสู่ภาวะคงตัว การศึกษาสภาพภาวะคงตัว (Steady state) ของระบบ ศึกษาได้จากผลทดลองที่มี ค่าซีไอดีของน้ำทิ้งคงที่ และเกิดการผลิตก๊าซที่มีปริมาณสม่ำเสมอ ระยะนี้ใช้เวลาประมาณ 3 เดือน จากนั้นจึงเริ่มน้ำเสียจริง จากโรงงานอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทาง ผสมกับน้ำเสียสังเคราะห์ โดยเริ่มที่อัตราส่วน 1:4 และเพิ่มอัตราส่วนของปริมาณน้ำเสียจริงขึ้นเรื่อยๆ จนกระทั่งใช้น้ำเสียจริงทั้งหมดป้อนให้แก่ระบบ ช่วงเวลาการเปลี่ยนจากน้ำเสียสังเคราะห์ เป็นน้ำเสียจริงนี้ ใช้ระยะเวลา 1 เดือน

จากการทดลอง พบร้า เมื่อเริ่มมีการผสมน้ำเสียสังเคราะห์ และน้ำเสียจากโรงงานอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทางลงไป ปริมาณก๊าซที่เกิดจะเริ่มลดลง และเกิดขึ้นน้อยมาก จนไม่สามารถตัดได้เมื่อเปลี่ยนเป็นน้ำเสียจริงทั้งหมด การทดลองได้แบ่งสังปฎิกรณ์ ออกเป็น 2 ชุดการทดลอง โดยเริ่มป้อนน้ำเสียจากโรงงานอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทาง เท่ากับ 4 และ 6 ลิตร/วัน ให้กับถังกรองไร้อากาศถังที่ 1 และ 2 ตามลำดับ จากนั้นเก็บข้อมูล และเมื่อระบบเข้าสู่ภาวะคงตัว จะเพิ่มอัตราการป้อนน้ำเสียดังแสดงในตารางที่ 4.1 และ 4.2

ข้อจำกัดในการทดลองครั้งนี้ คือ การใช้น้ำเสียจริงจากโรงงานอุตสาหกรรมปิโตรเคมีต้นทาง มีการแปรเปลี่ยนของคุณสมบัติน้ำเสีย และมีปริมาณจำกัด จึงไม่สามารถเพิ่มอัตราการป้อนน้ำเสียให้มีค่าภาระบรรทุกสารอินทรีย์ให้มีค่าเพิ่มขึ้นได้ตามลำดับ

ตารางที่ 4.1 สรุปชุดการทดลองที่ 1 (ถังกรองไร้อากาศถังที่ 1)

การทดลอง ที่	อัตราการป้อน น้ำเสีย (ลิตร/วัน)	ระยะเวลาเก็บกัก (ชั่วโมง)	ความเข้มข้นซีโอดี ของน้ำเสีย (มก./ล)	อัตราภาระบรรทุกสาร อินทรีย์ (กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน)
1	4	46.8	1130	0.58
2	6	31.2	1130	0.87
3	8	23.4	650	0.67
4	12	15.6	620	0.95
5	12.5	15.0	750	1.20

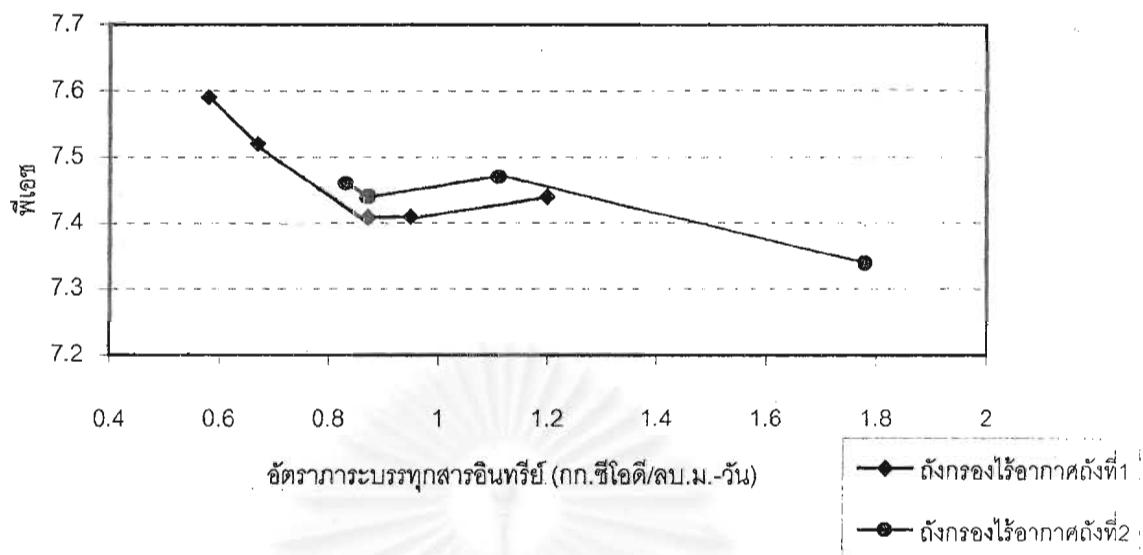
ตารางที่ 4.2 สรุปชุดการทดลองที่ 2 (ถังกรองไร้อากาศถังที่ 2)

การทดลอง ที่	อัตราการป้อน น้ำเสีย (ลิตร/วัน)	ระยะเวลาเก็บกัก (ชั่วโมง)	ความเข้มข้นซีโอดี ของน้ำเสีย (มก./ล)	อัตราภาระบรรทุกสาร อินทรีย์ (กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน)
1	6	31.2	1130	0.87
2	10	18.7	1130	0.83
3	14	13.4	620	1.11
4	18.5	10.1	750	1.78

4.1.1 ผลการทดลองของถังกรองไร้อากาศ

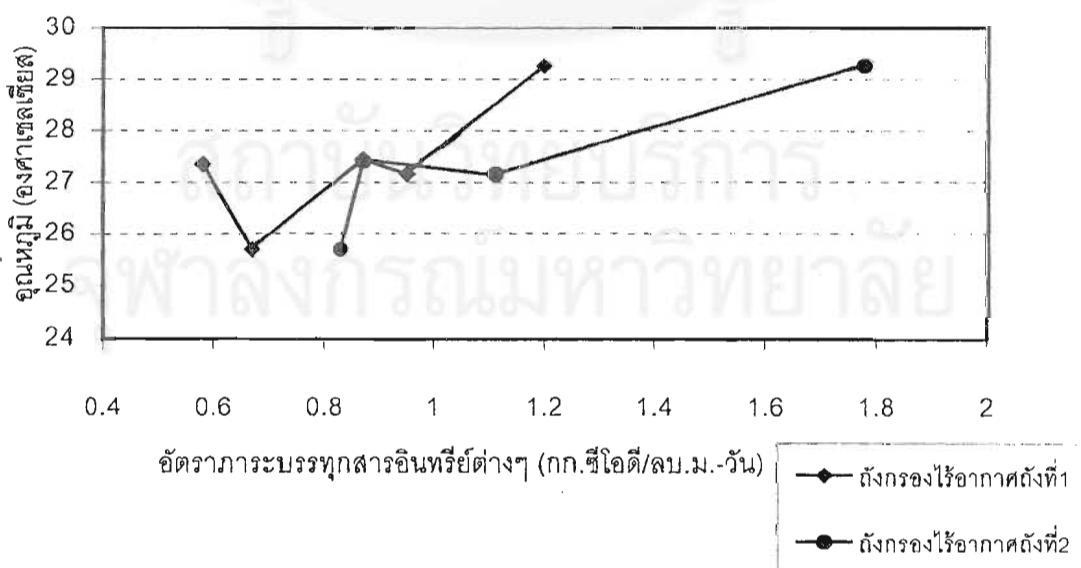
ผลการทดลองที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ดังในตารางที่ 4.1 และ 4.2 ได้แสดงไว้ ในตาราง ก.1 – ก.9 ตามลำดับ ในภาคผนวก ก. จากผลการทดลองของพารามิเตอร์ต่างๆ จะแสดงการทำงานของถังกรองไร้อากาศ ดังนี้

ค่าพีเอชในน้ำทึบของถังกรองไร้อากาศถังที่ 1 ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.58 0.87 0.67 0.95 และ 1.20 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน มีค่าเท่ากับ 7.59 7.41 7.52 7.41 และ 7.44 ตามลำดับ สำหรับถังกรองใบที่ 2 ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.87 0.83 1.11 และ 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน มีค่าเท่ากับ 7.44 7.46 7.47 และ 7.34 ตามลำดับ จะพบว่า ค่าพีเอชของถังกรองไร้อากาศทั้งสองถังมีค่าใกล้เคียงกัน และมีช่วงของการเปลี่ยนน้อย เมื่อมีการเปลี่ยนอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ คือ อยู่ระหว่าง 7.3-7.6 ดังแสดงในภาพที่ 4.1



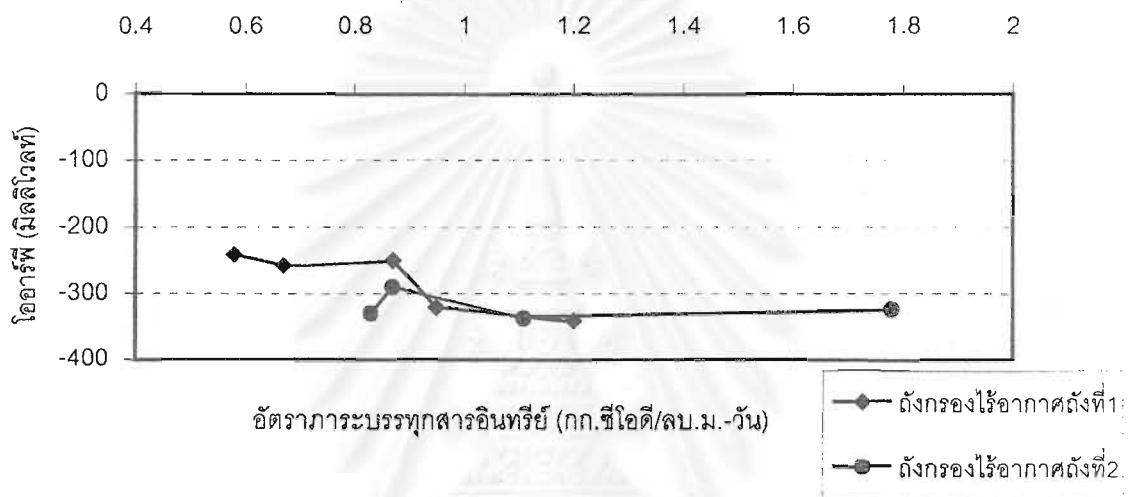
ภาพที่ 4.1 กราฟแสดงค่าเฉลี่ยพื้นที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ

ค่าอุณหภูมิในน้ำทิ้งของดังกรองไว้ร้อากาศดังที่ 1 ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.58 0.87 0.67 0.95 และ 1.20 kg.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน มีค่าเท่ากับ 27.35 27.44 25.69 27.16 และ 29.25 องศาเซลเซียส ตามลำดับ สำหรับดังกรองในที่ 2 ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.87 0.83 1.11 และ 1.78 kg.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน มีค่าเท่ากับ 27.40 25.69 27.16 และ 29.25 องศาเซลเซียส ตามลำดับ อุณหภูมิของน้ำทิ้งจากดังกรองทั้งสองดังจะมีค่าเท่ากัน และมีค่าเป็นเปลี่ยนไปตามอุณหภูมิห้องขณะทำการทดลอง



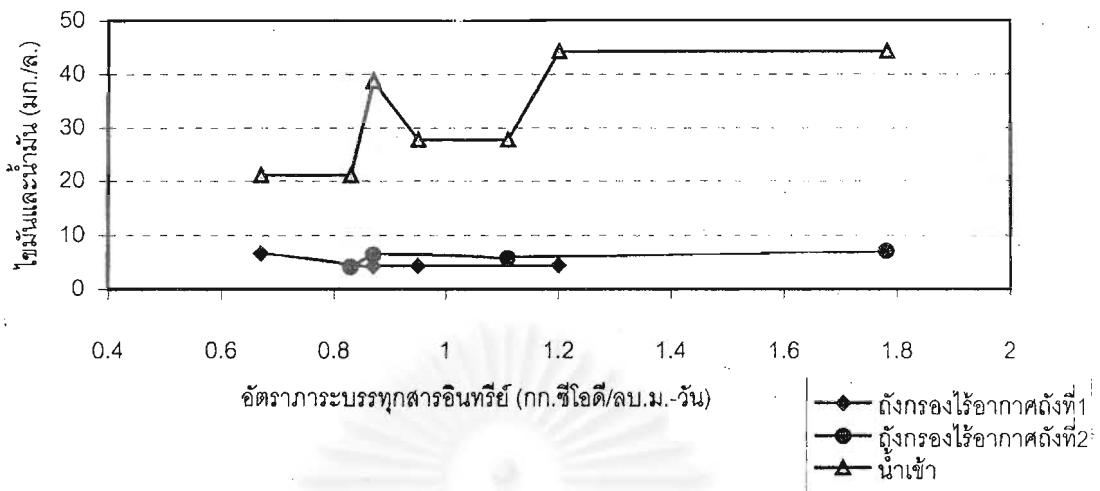
ภาพที่ 4.2 กราฟแสดงค่าเฉลี่ยอุณหภูมิที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ

ค่าโอดาร์พีในน้ำทึ้งของถังกรองไร้อากาศถังที่ 1 ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.58 0.87 0.67 0.95 และ 1.20 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน มีค่าเท่ากับ -242 -250 -258 -320 และ -341 มิลลิโวลท์ ตามลำดับ สำหรับถังกรองใบที่ 2 ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.87 0.83 1.11 และ 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน มีค่าเท่ากับ -290 -329 -337 และ -323 มิลลิโวลท์ ตามลำดับ พบว่าค่าโอดาร์พีมีค่าสูงที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่ำในถังกรองที่ 1 และในระยะแรกของการเริ่มระบบบำบัดแบบไร้อากาศ



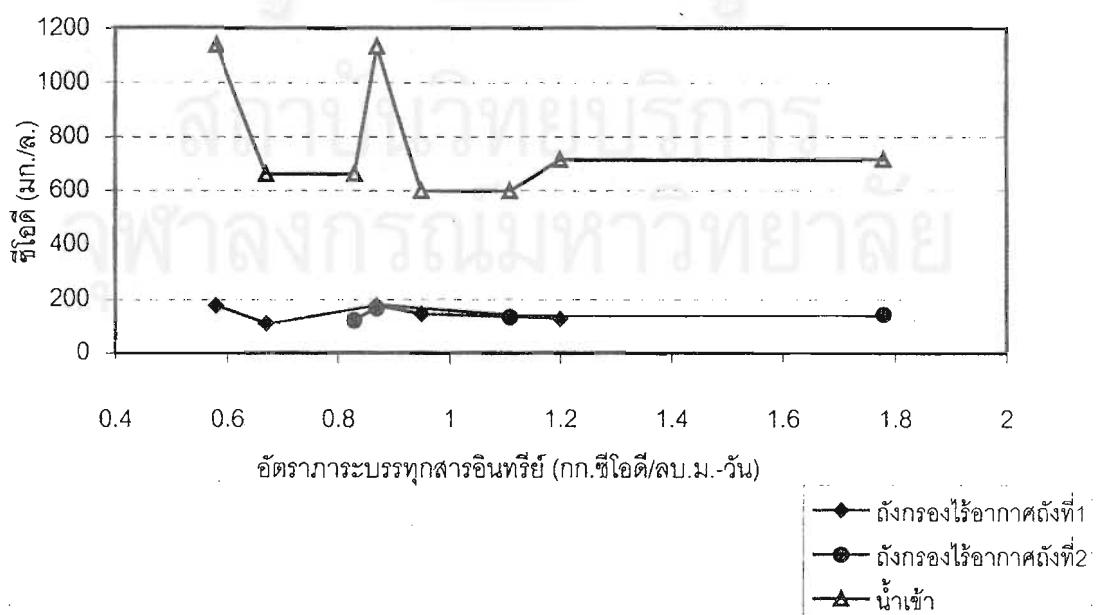
ภาพที่ 4.3 กราฟแสดงค่าเฉลี่ยค่าโอดาร์พีที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ

ค่าไขมันและน้ำมัน (Grease & Oil) ในน้ำทึ้งของถังกรองไร้อากาศถังที่ 1 ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.87 0.67 0.95 และ 1.20 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน มีค่าเท่ากับ 4.5 6.69 4.38 และ 4.5 มก./ล. ตามลำดับ สำหรับถังกรองใบที่ 2 ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.87 0.83 1.11 และ 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน มีค่าเท่ากับ 6.56 4.35 5.88 และ 4.5 มก./ล. ตามลำดับ

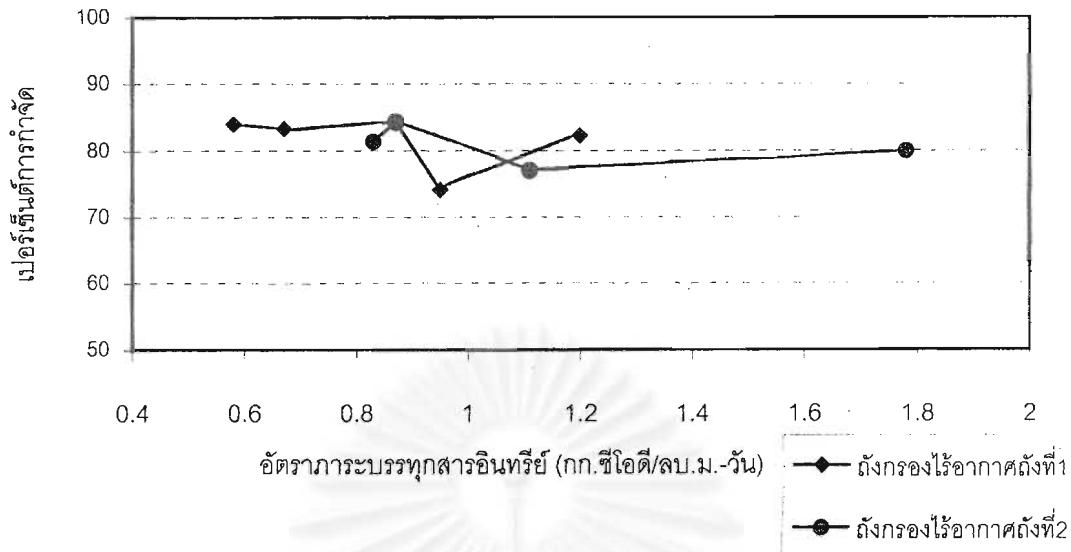


ภาพที่ 4.4 กราฟแสดงค่าเฉลี่ยไขมันและน้ำมันในน้ำทึบที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ

ค่าซีโอดีและประสิทธิภาพการทำจัดซีโอดี ในน้ำทึบของถังกรองไว้อากาศถังที่ 1 ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.58 0.87 0.67 0.95 และ 1.20 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน น้ำทึบมีค่าซีโอดีเท่ากับ 178 177 112 149 และ 129 มก./ล. ตามลำดับ และ ประสิทธิภาพการทำจัดซีโอดีเท่ากับ 84.03% 84.35% 83.31% 74.17% และ 82.31% ตามลำดับ สำหรับถังกรองถังที่ 2 ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.87 0.83 1.11 และ 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน น้ำทึบมีค่าซีโอดีเท่ากับ 170 124 236 และ 146 มก./ล. ตามลำดับ และ ประสิทธิภาพการทำจัดซีโอดีเท่ากับ 84.47% 81.45% 76.55% และ 79.96% ตามลำดับ ดังแสดงในภาพที่ 4.5 และ 4.6



ภาพที่ 4.5 กราฟแสดงค่าเฉลี่ยค่าซีโอดีในน้ำทึบที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ



ภาพที่ 4.6 กราฟแสดงค่าเฉลี่ยประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอดีที่อัตราการระบบรากสารอินทรีย์ต่างๆ

ปริมาณก๊าซที่เกิดจากถังกรองไร้อากาศ พบว่า ในระยะแรกที่เริ่มต้นระบบ (Start up) ซึ่งใช้น้ำเสียสังเคราะห์ป้อนเข้าถังกรองไร้อากาศ จะเกิดก๊าซขึ้น แต่เมื่อเริ่มป้อนน้ำเสียจริงผสมกับน้ำเสียสังเคราะห์ ปริมาณก๊าซ ที่เกิดจะเริ่มลดลง และเกิดก๊าซขึ้นน้อยมากจนไม่สามารถวัดได้ หรืออาจจะไม่เกิดขึ้นเลย เมื่อป้อนน้ำเสียจริง

4.2 ผลการเปรียบเทียบค่าพารามิเตอร์ที่วิเคราะห์ที่อัตราการระบบรากสารอินทรีย์ต่างๆ ของถังกรองไร้อากาศ

4.2.1 ค่าพีเอช

จากการที่ 4.3 พบว่าค่าเฉลี่ยค่าพีเอชน้ำทึบจากห้องถังปฎิกรณ์ มีค่าใกล้เคียงกัน มีความแปรเปลี่ยนน้อยมาก คือ จะอยู่ในระหว่าง 7.3-7.6 ซึ่งก็เป็นค่าที่เหมาะสมสำหรับแบบที่เรียกในระบบ นำบัดแบบไร้อากาศ ค่าของพีเอชน้ำเสียจากโรงงานอุตสาหกรรมปีโปรดิเมตันทางที่นำมาใช้จะมีค่าไม่เท่ากัน ในกรณีเก็บตัวอย่างมาใช้ในแต่ละครั้ง จึงทำให้เป็นการยากที่ใช้ค่าพีเอชนในการเปรียบเทียบผลกระทบที่เกิดจากการเพิ่มกระบวนการระบบรากสารอินทรีย์ให้แก่ระบบ เดียวยังไง ตาม ค่าพีเอชของน้ำเสียที่ป้อนก็อยู่ในช่วงที่แตกต่างกันไม่มากนัก คือ อยู่ในช่วง 6.7-7.2 ซึ่งไม่ได้ส่งผลต่อประสิทธิภาพการนำบัดของถังกรองไร้อากาศแต่อย่างใด จากค่าพีเอชในน้ำทึบของถังไร้อากาศห้องสอง พอจะได้กล่าวว่า การเพิ่มกระบวนการระบบรากสารอินทรีย์ของน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปีโปรดิเมตันทาง ในช่วง 0.58 – 1.78 mg. COD/lb.m.-วัน มีผลกระทบต่อการเปลี่ยนแปลง

ค่าพีอีชในถังกรองน้ำอย่างมาก การเปลี่ยนแปลงค่าพีอีชของถังกรองไว้อากาศถังที่ 1 และ 2 ที่อัตราการบริหารทุกสารอินทรีย์ต่างๆ แสดงไว้ในภาพที่ 4.7 และ 4.8 ตามลำดับ

ตารางที่ 4.3 ค่าเฉลี่ยพีอีชของถังกรองไว้อากาศ

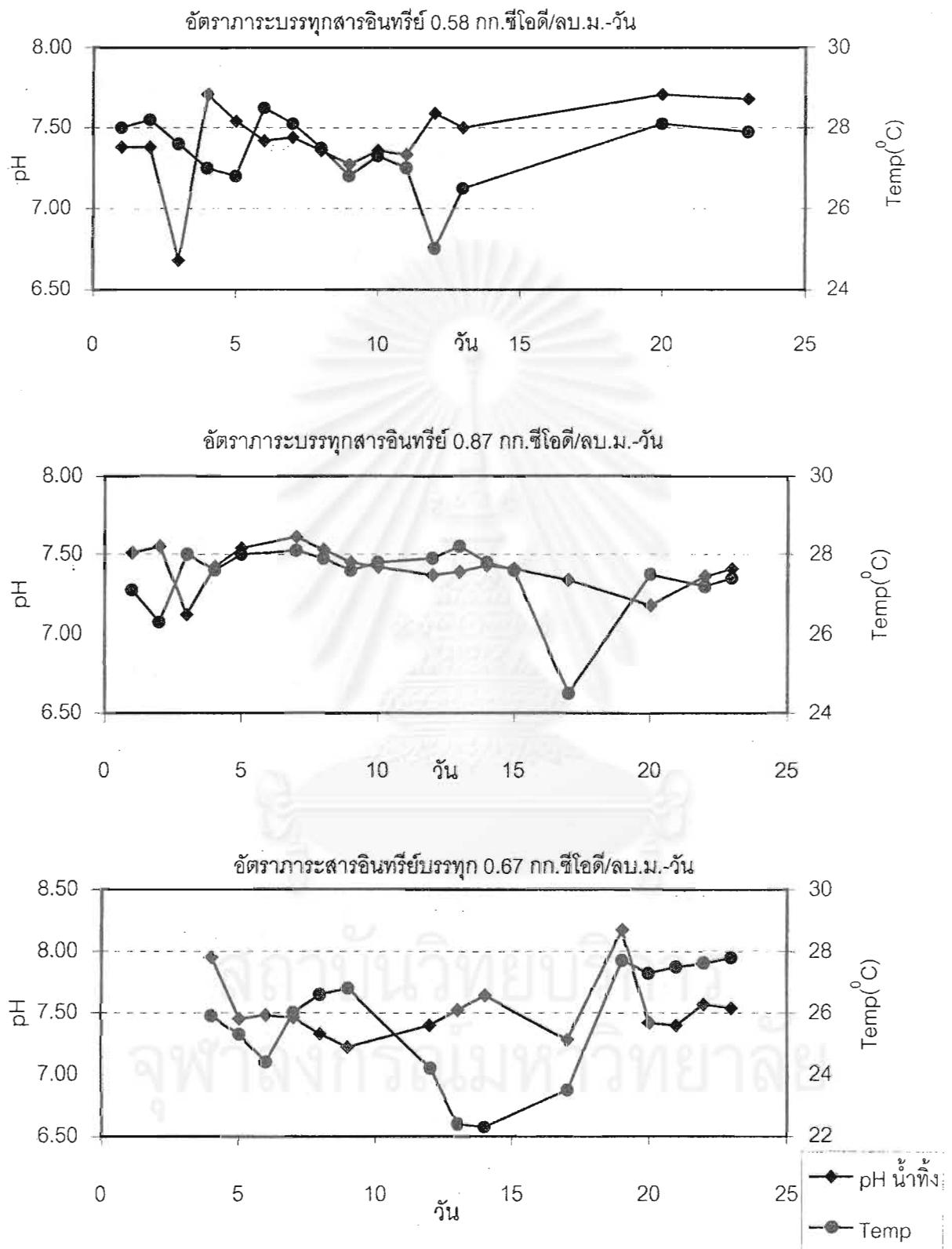
อัตราการบริหารทุกสาร อินทรีย์ (กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน)	อัตราการป้อนน้ำ เสีย [†] (ลิตร/วัน)	ระยะเวลาเก็บกัก [‡] (ชั่วโมง)	พีอีช	
			น้ำเสีย	น้ำทิ้ง
ถังปฏิกรณ์ 1				
0.58	4	46.8	6.87	7.59
0.87	6	31.2	6.85	7.41
0.67	8	23.4	7.17	7.52
0.95	12	15.6	7.1	7.41
1.20	12.5	15.0	6.75	7.44
ถังปฏิกรณ์ 2				
0.87	6	31.2	6.87	7.44
0.83	10	18.7	7.17	7.46
1.11	14	13.4	7.1	7.47
1.78	18.5	10.1	6.79	7.34

4.2.2 อุณหภูมิ

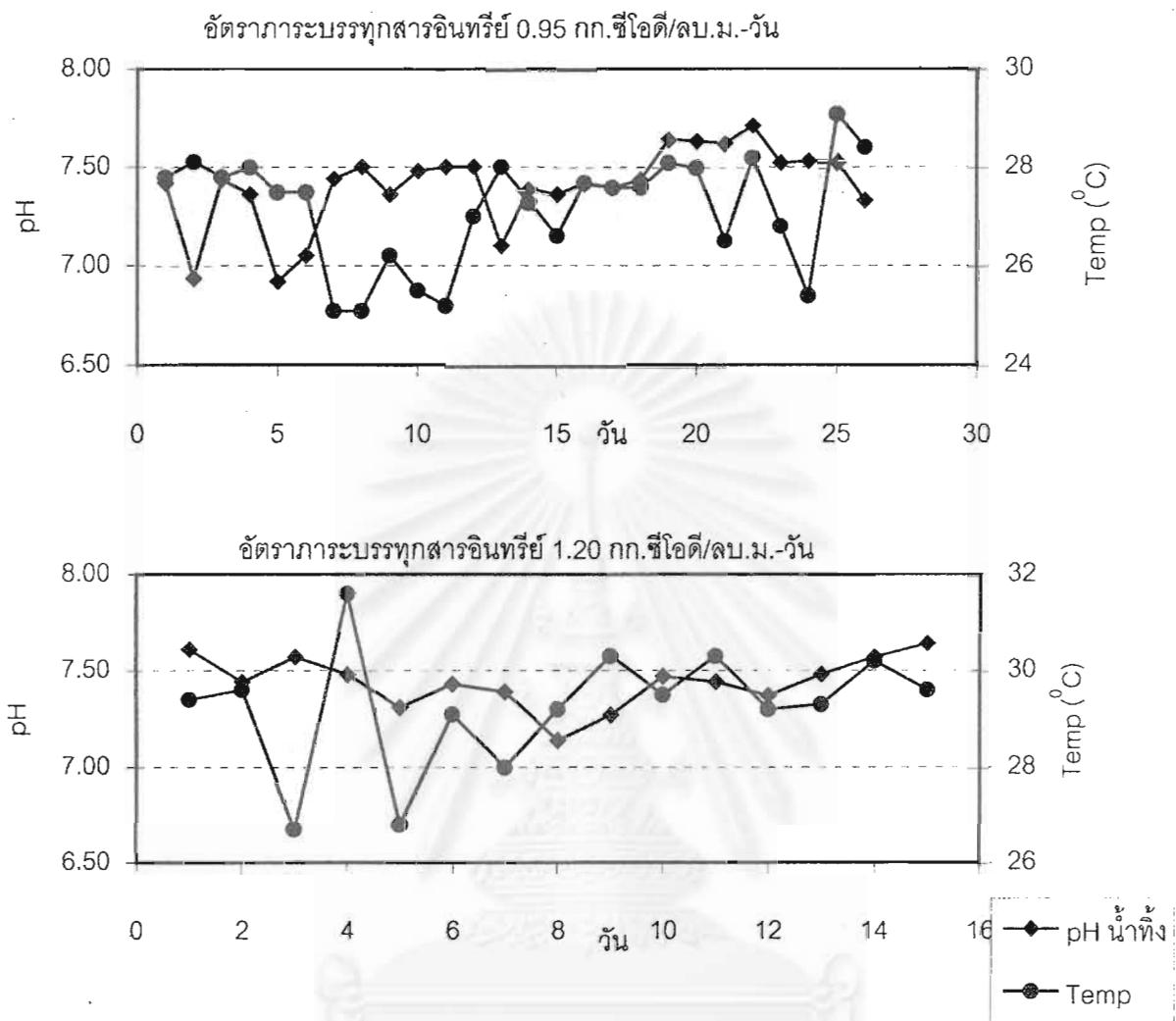
จากตารางที่ 4.4 พบว่าค่าเฉลี่ยอุณหภูมิในน้ำทึ้ง จากถังกรองไร์อากาศ มีค่าอยู่ในช่วง 25 – 30 องศาเซลเซียส การเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิของน้ำทึ้งจากถังกรองไร์อากาศ จะเปลี่ยนตามอุณหภูมิห้องขณะทดลองและตามฤดูกาล การเปลี่ยนแปลงค่าอุณหภูมิของถังกรองไร์อากาศถังที่ 1 และ 2 ที่อัตราการบรรยายสารอินทรีย์ต่างๆ จะแสดงไว้ในภาพที่ 4.7 และ 4.8 ตามลำดับ

ตารางที่ 4.4 ค่าเฉลี่ยอุณหภูมิของถังกรองไร์อากาศ

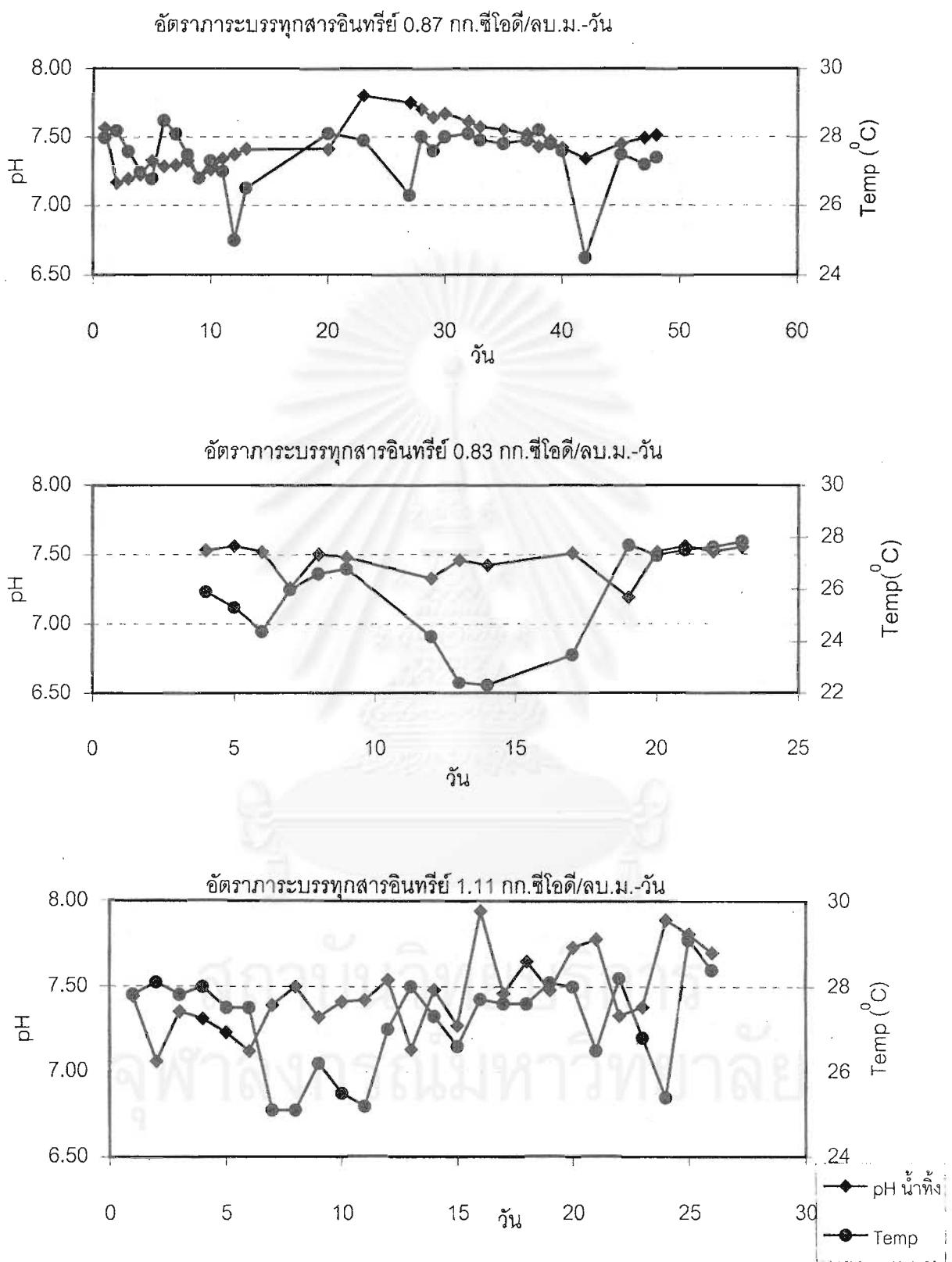
อัตราการบรรยายสาร อินทรีย์ (กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน)	อัตราการป้อนน้ำเสีย [*] (ลิตร/วัน)	ระยะเวลาเก็บ กัก [*] (ชั่วโมง)	อุณหภูมิของน้ำทึ้ง (องศาเซลเซียส)
ถังปฏิกรณ์ 1			
0.58	4	46.8	27.35
0.87	6	31.2	27.44
0.67	8	23.4	25.69
0.95	12	15.6	27.16
1.20	12.5	15.0	29.25
ถังปฏิกรณ์ 2			
0.87	6	31.2	27.4
0.83	10	18.7	25.69
1.11	14	13.4	27.16
1.78	18.5	10.1	29.25



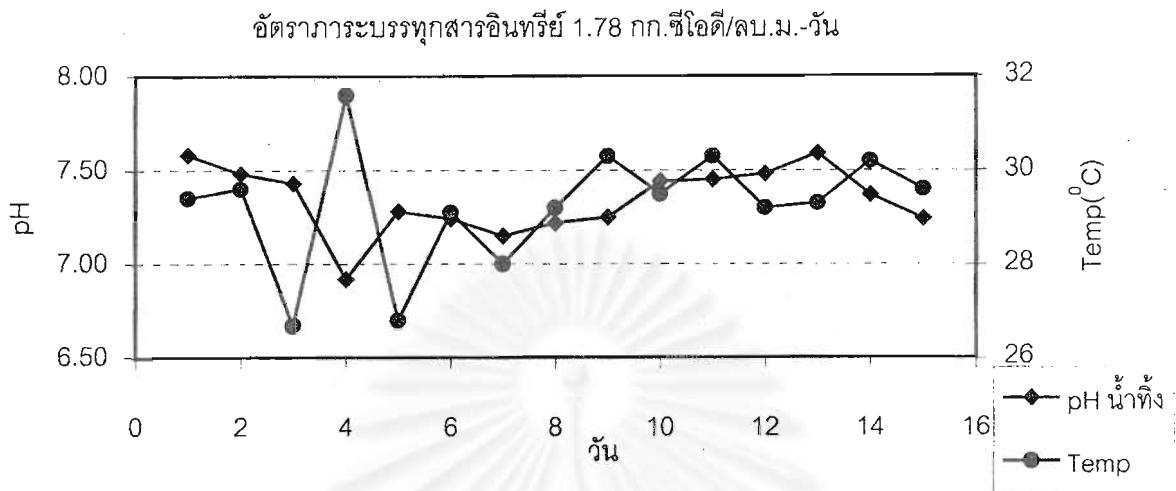
ภาพที่ 4.7 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชและอุณหภูมิ ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองไว้ากาศที่ 1



ภาพที่ 4.7 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่า pH เครื่องและอุณหภูมิ ที่ค่าอัตราการบรรเทาสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองไรีอากาศที่ 1 (ต่อ)



ภาพที่ 4.8 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่า pH และอุณหภูมิ ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองไส้อากาศที่ 2



ภาพที่ 4.8 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชและอุณหภูมิที่ค่าอัตราการบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองไร้อากาศถังที่ 2 (ต่อ)

4.2.3 ค่าไอօาร์พี

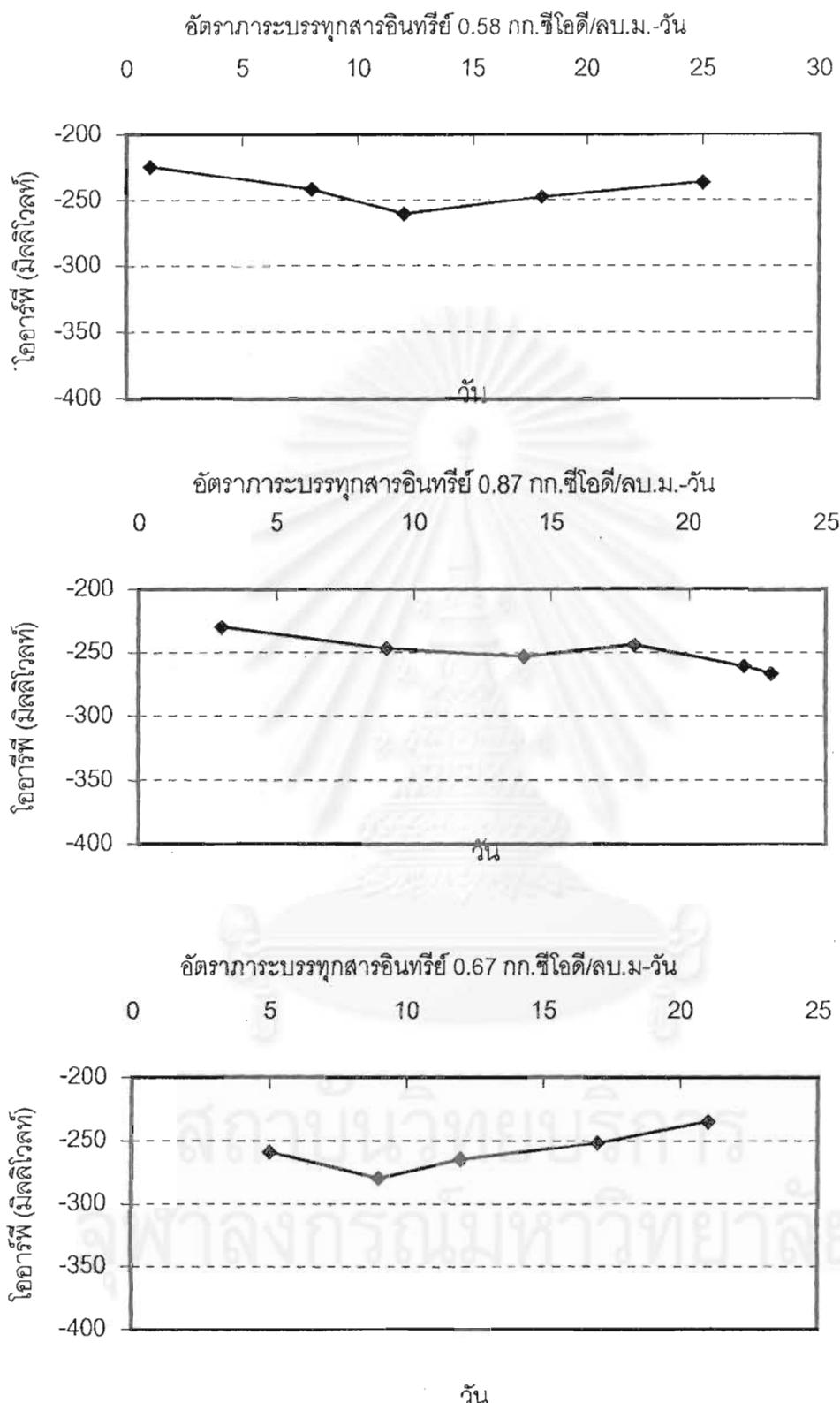
จากตารางที่ 4.5 ค่าเฉลี่ยไอօาร์พีของถังกรองไร้อากาศทั้งสองถัง พบว่า ค่าไอօาร์พีในถังกรองไร้อากาศถังที่ 1 มีแนวโน้มเพิ่มขึ้นตามอัตราการบรรทุกสารอินทรีย์ที่เพิ่มขึ้น ในขณะที่ ค่าไอօาร์พีในถังกรองไร้อากาศถังที่ 2 ค่อนข้างจะมีค่าใกล้เคียงกัน ค่าเฉลี่ยไอօาร์พีของถังกรองไร้อากาศทั้งสองถัง จะมีค่าใกล้เคียงกัน เมื่ออุปทานะประปะปลายของการทดลอง ที่ อัตราการบรรทุกสารอินทรีย์ มีค่าประมาณ 1 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน และที่อัตราการบรรทุกสารอินทรีย์มากกว่า 1 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน คือ จะมีค่าอยู่ระหว่าง -320 ถึง -340 มิลลิโกลด์ การเปลี่ยนแปลงค่าไอօาร์พีของถังกรองไร้อากาศถังที่ 1 และ 2 ที่อัตราการบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ จะแสดงไว้ในภาพที่ 4.9 และ 4.10 ตามลำดับ

ตารางที่ 4.5 ค่าเฉลี่ยโภารพีของถังกรองไร้อากาศ

อัตราภาระบรรทุกสาร อินทรีย์ (กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน)	อัตราการป้อนน้ำเสีย (ลิตร/วัน)	ระยะเวลาเก็บกัก [*] (ชั่วโมง)	ค่าโภารพีของน้ำทิ้ง [*] (มิลลิโอลท์)
ถังปฏิกรณ์ 1			
0.58	4	46.8	-242
0.87	6	31.2	-250
0.67	8	23.4	-258
0.95	12	15.6	-320
1.20	12.5	15.0	-341
ถังปฏิกรณ์ 2			
0.87	6	31.2	-290
0.83	10	18.7	-329
1.11	14	13.4	-337
1.78	18.5	10.1	-323

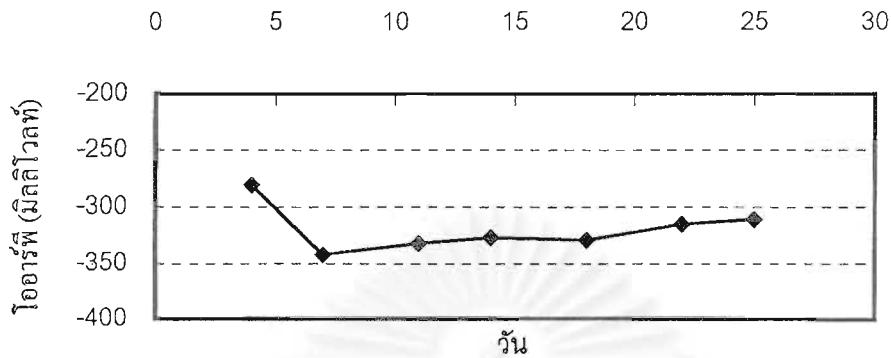
4.2.4 ค่าไขมันและน้ำมัน

จากตารางที่ 4.5 เป็นค่าเฉลี่ยไขมันและน้ำมันในน้ำเสียและน้ำทิ้ง จากถังกรองไร้อากาศ ทั้งสองถัง พบร่วม ค่าที่แสดงออกมา ไม่สามารถนำมาเปรียบเทียบ เพื่อแสดงนัยสำคัญของการลด ปริมาณไขมันและน้ำมัน ที่มีต่อการเพิ่มอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ได้ เนื่องจาก ค่าปริมาณไขมันและน้ำมันในน้ำเสีย ที่นำมาจากโรงงานปิโตรเคมีแห่งชาติ ในแต่ละครั้ง มีความแปรปรวนมาก อีกทั้ง มีข้อจำกัด เกี่ยวกับความละเอียดของอุปกรณ์ในการทดลอง จึงทำให้ค่าไขมันและน้ำมันในน้ำทิ้ง ซึ่งมีอยู่ปริมาณน้อยเกิดการเปลี่ยนแปลงได้มาก ภาพที่ 4.11 และ 4.12 แสดงการเปลี่ยนแปลง ของไขมันและน้ำมัน ในน้ำเสียและน้ำทิ้ง ที่ค่าภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองไร้อากาศ ถังที่ 1 และ 2 ตามลำดับ

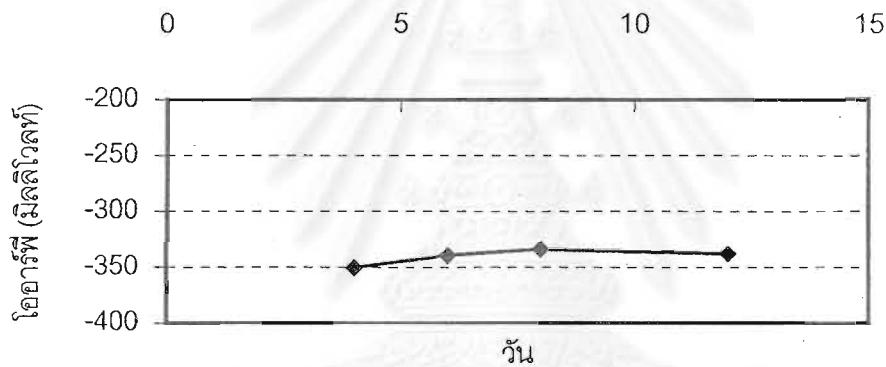


ภาพที่ 4.9 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าไอการฟี ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองไธออกาสที่ 1

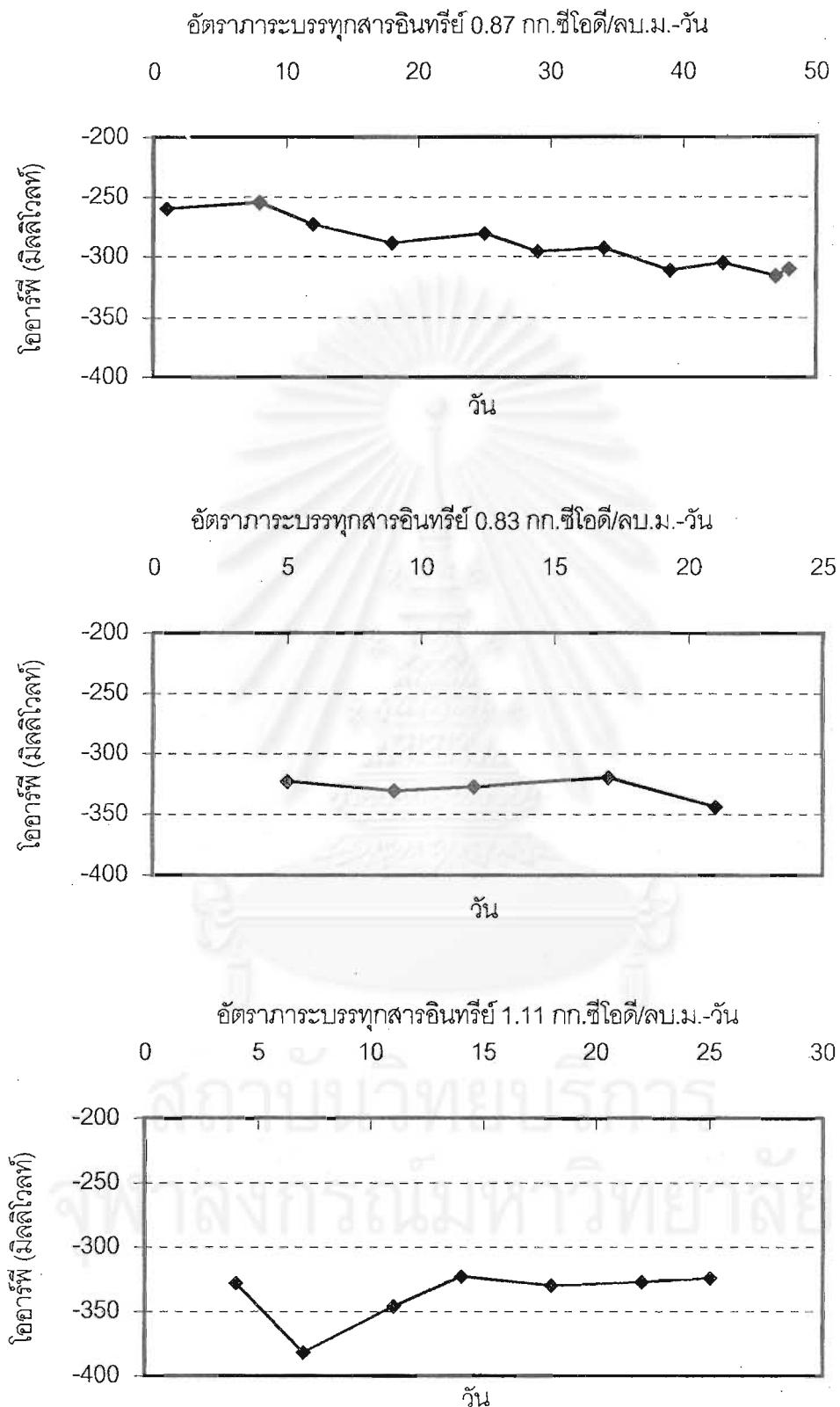
อัตราการระบรรทุกสารอินทรี 0.95 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน



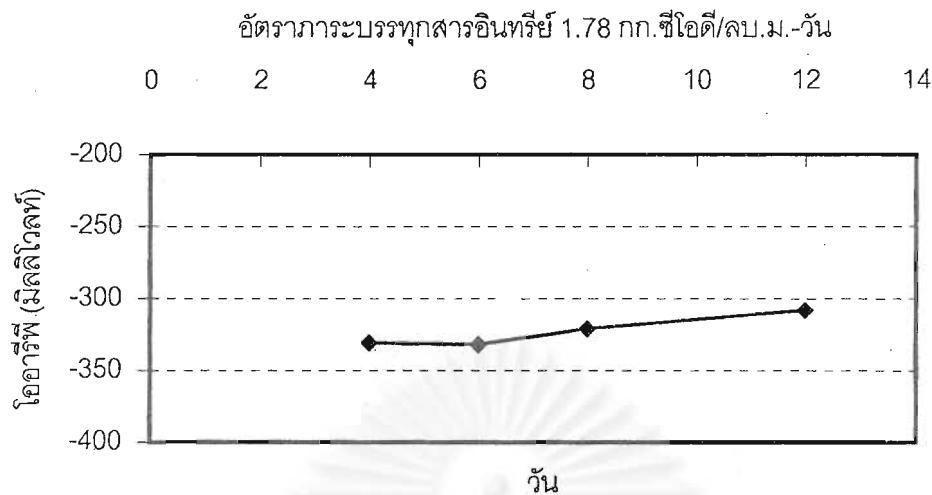
อัตราการระบรรทุกสารอินทรี 1.20 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน



ภาพที่ 4.9 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าโอโซนที่ค่าอัตราการระบรรทุกสารอินทรีต่างๆ ในถังกรองไส้อากาศที่ 1 (ต่อ)



ภาพที่ 4.10 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าโอมาร์ฟิ ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองไรีอากาศที่ 2

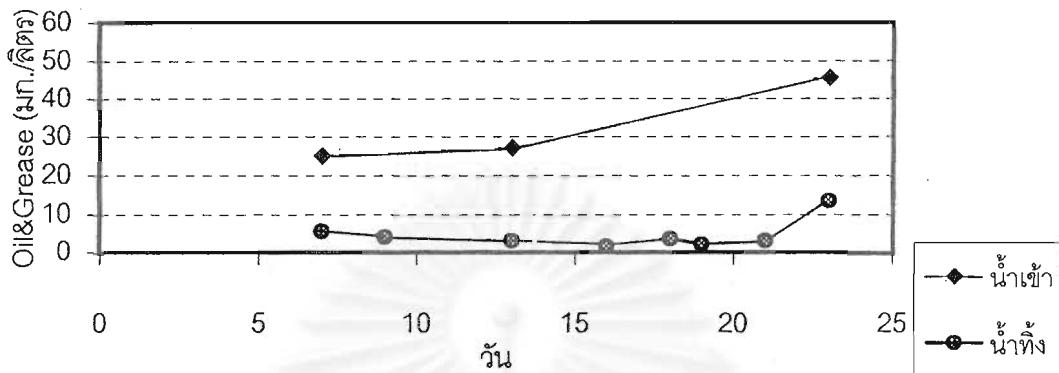


ภาพที่ 4.10 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าโออาร์พี ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีด่างๆ ในถังกรองไส้อากาศที่ 2 (ต่อ)

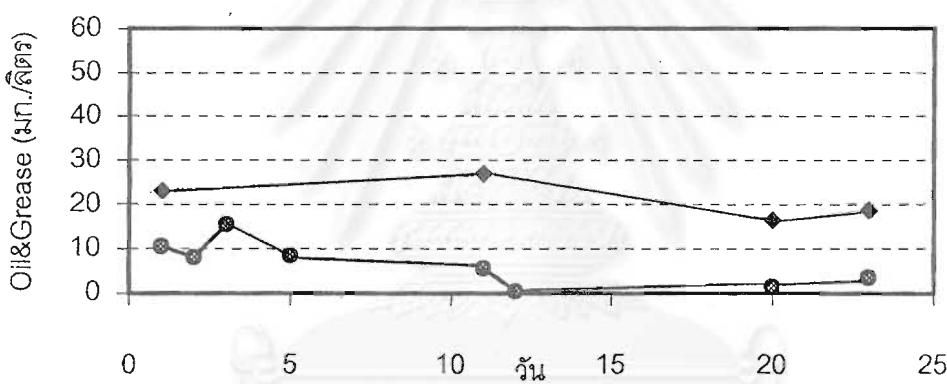
ตารางที่ 4.6 ค่าเฉลี่ยไนมันและน้ำมันของถังกรองไส้อากาศ

อัตราภาระบรรทุกสาร อินทรี (กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน)	อัตราการ ป้อนน้ำเสีย (ลิตร/วัน)	ระยะเวลาเก็บ กัก [†] (ชั่วโมง)	ไนมันและน้ำมัน		%การกำจัด ไนมันและน้ำ มัน
			น้ำเสีย	น้ำทิ้ง	
ถังปฏิกรณ์ 1					
0.87	6	31.2	32.5	4.5	86.2
0.67	8	23.4	21.1	6.69	68.3
0.95	12	15.6	27.67	4.38	84.2
1.20	12.5	15.0	44.25	4.5	89.8
ถังปฏิกรณ์ 2					
0.87	6	31.2	38.67	6.56	83.0
0.83	10	18.7	21.1	4.35	79.4
1.11	14	13.4	27.67	5.88	78.8
1.78	18.5	10.1	44.25	7.17	83.8

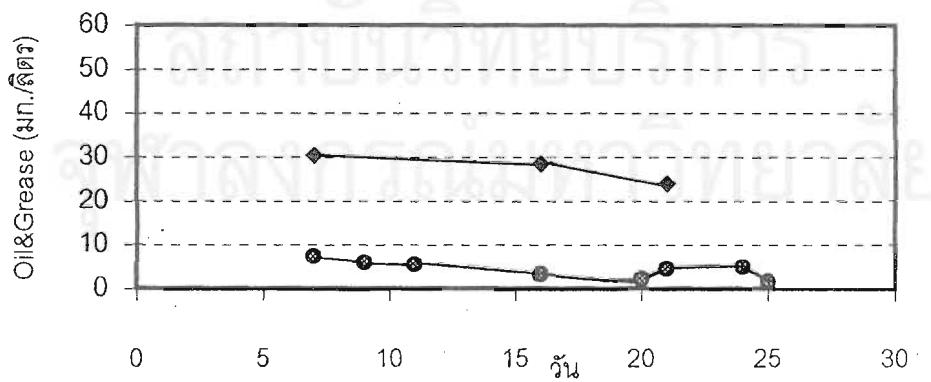
อัตราการบรรเทาสารอินทรีย์ 0.87 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน



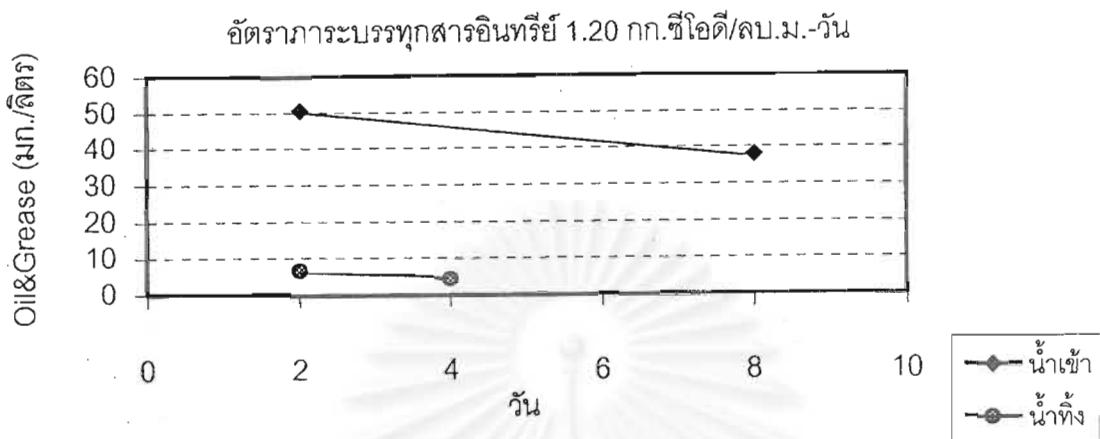
อัตราการบรรเทาสารอินทรีย์ 0.67 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน



อัตราการบรรเทาสารอินทรีย์ 0.95 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน

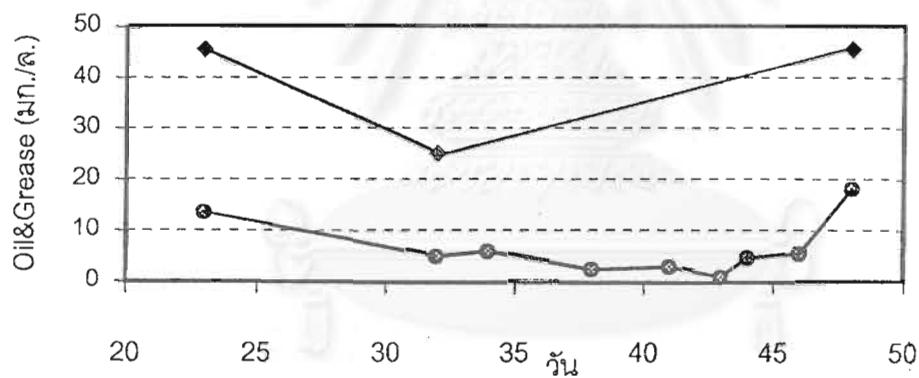


ภาพที่ 4.11 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงของไขมันและน้ำมันในน้ำเข้าและน้ำทิ้ง ที่ค่าการบรรเทาสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองไส้อากาศถังที่ 1

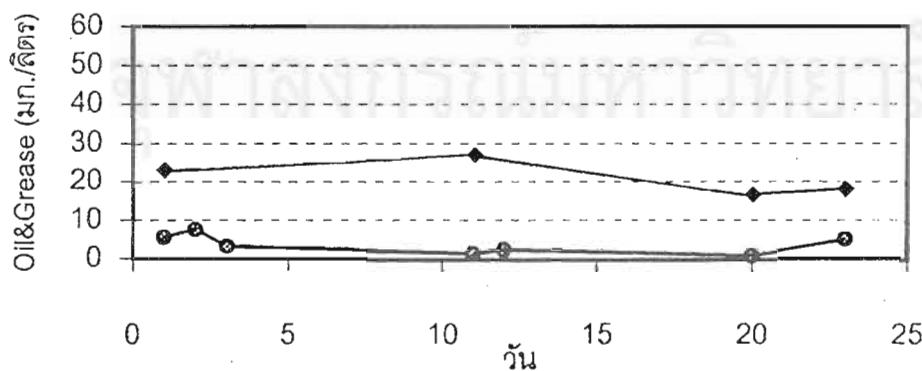


ภาพที่ 4.11 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงของไขมันและน้ำมันในน้ำเข้าและน้ำทิ้ง ที่ค่าภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองไร้อากาศถังที่ 1 (ต่อ)

อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.87 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน

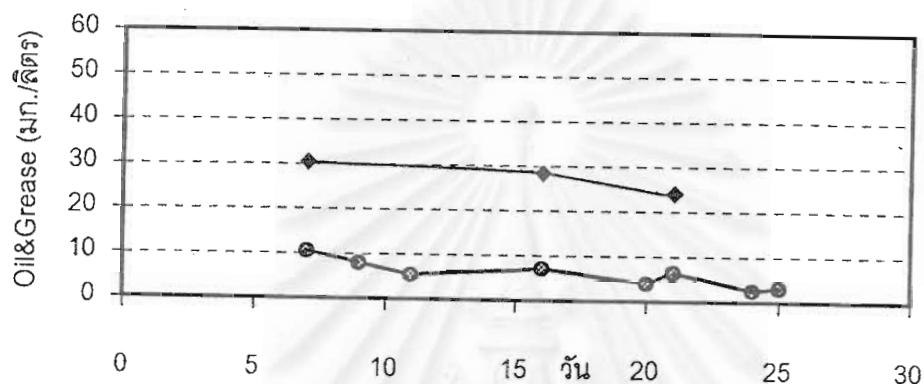


อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.83 กก.ชีโอดี/ลบ..ม.-วัน

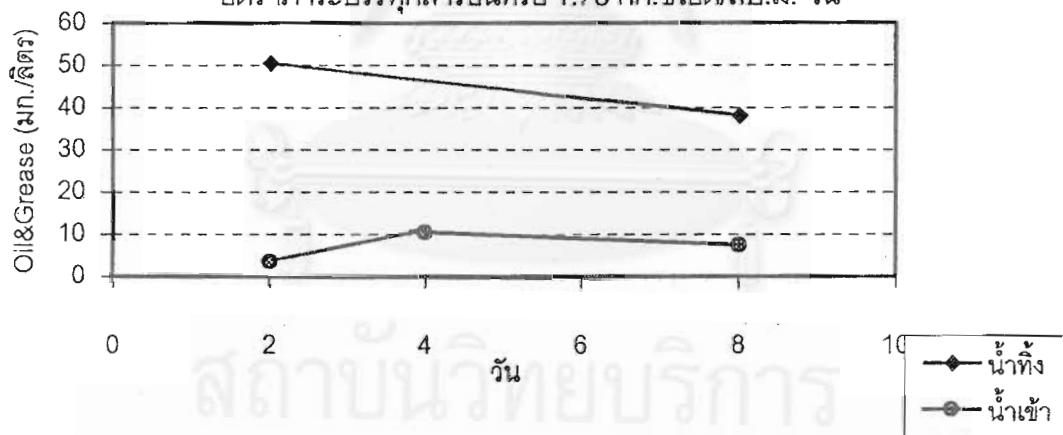


ภาพที่ 4.12 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงของไขมันและน้ำมันในน้ำเข้าและน้ำทิ้ง ที่ค่าภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ในถังกรองไร้อากาศถังที่ 2

อัตราการระบุร率กสารอินทรี 1.11 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน



อัตราการระบุร率กสารอินทรี 1.78 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน



ภาพที่ 4.12 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงของไขมันและน้ำมันในน้ำเข้าและน้ำทิ้ง ที่ค่าการระบุร率กสารอินทรีต่างๆ ในถังกรองไว้อาศาถังที่ 2 (ต่อ)

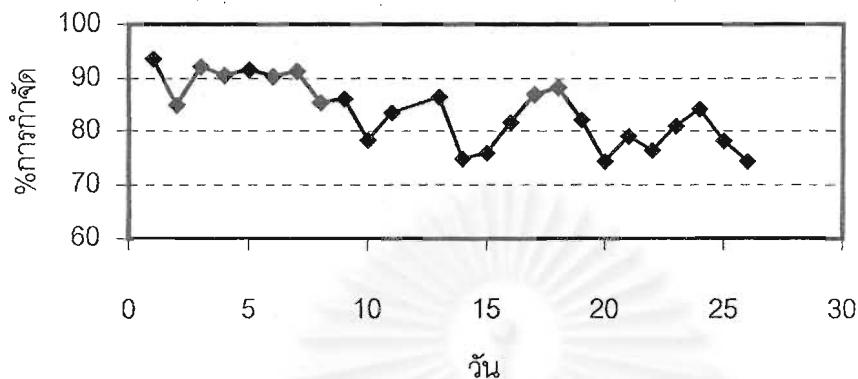
4.2.5 ชีโอดีและประสิทธิภาพการกำจัดชีโอดี

จากตาราง 4.7 ค่าเฉลี่ยชีโอดีและเปอร์เซ็นต์การกำจัดชีโอดีของถังกรองไร้อากาศ จะเห็นว่าค่าชีโอดีของน้ำเสียที่ป้อนเข้าสู่ถังกรองไร้อากาศ ในแต่ชุดการทดลองมีค่าไม่เท่ากัน เมื่อจากเป็นน้ำเสียจริง จากโรงงานปิตอเรเม แห่งชาติ จึงเป็นสาเหตุให้เกิดข้อจำกัด ในการควบคุมและเพิ่มค่าการบรรเทาภัยสารอินทรีย์ที่ป้อนเข้าสู่ถังกรองไร้อากาศ และด้วยเหตุนี้ ค่าชีโอดีของน้ำทิ้ง จึงไม่สามารถนำมาเปรียบเทียบได้เมื่อเพิ่มการบรรเทาภัยสารอินทรีย์ให้แก่ระบบได้ ซึ่งจะเห็นได้จากการทดลอง พบว่า ค่าชีโอดีของน้ำทิ้งยังมีแนวโน้ม แปรผันตามค่าชีโอดีของน้ำเข้า ดังนั้นการนำค่าเปอร์เซ็นต์การกำจัดชีโอดี จะแสดงนัยสำคัญเปรียบเทียบได้ชัดเจนกว่าค่าชีโอดีของน้ำทิ้ง จากประสิทธิภาพการกำจัดชีโอดี พบว่า เปอร์เซ็นต์การกำจัดมีแนวโน้มลดลงเมื่อ เพิ่มอัตราการบรรเทาภัยสารอินทรีย์ให้แก่ระบบ

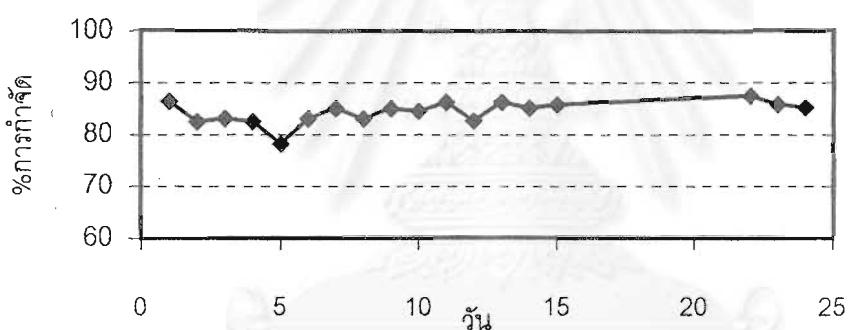
ตารางที่ 4.7 ค่าเฉลี่ยชีโอดีและประสิทธิภาพการกำจัดชีโอดีของถังกรองไร้อากาศ

อัตราการบรรเทาภัยสาร อินทรีย์ (กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน)	อัตราการป้อน น้ำเสีย (ลิตร/วัน)	ระยะเวลาเก็บ (ชั่วโมง)	ชีโอดี		ประสิทธิภาพ การกำจัด ชีโอดี (%)
			น้ำเสีย	น้ำทิ้ง	
ถังปฏิกรณ์ 1					
0.58	4	46.8	1135	178	84.03
0.87	6	31.2	1130	177	84.35
0.67	8	23.4	662	112	83.31
0.95	12	15.6	596	149	74.17
1.20	12.5	15.0	713	129	82.31
ถังปฏิกรณ์ 2					
0.87	6	31.2	1076	170	84.47
0.83	10	18.7	662	124	81.45
1.11	14	13.4	596	136	77.18
1.78	18.5	10.1	713	146	79.96

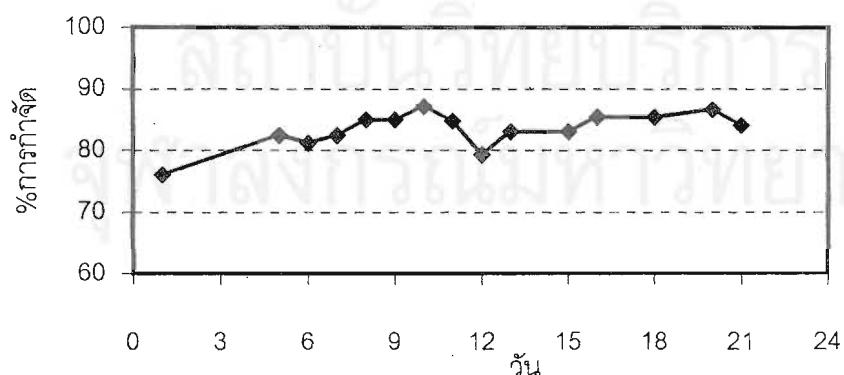
อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.58 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน



อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.87 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน

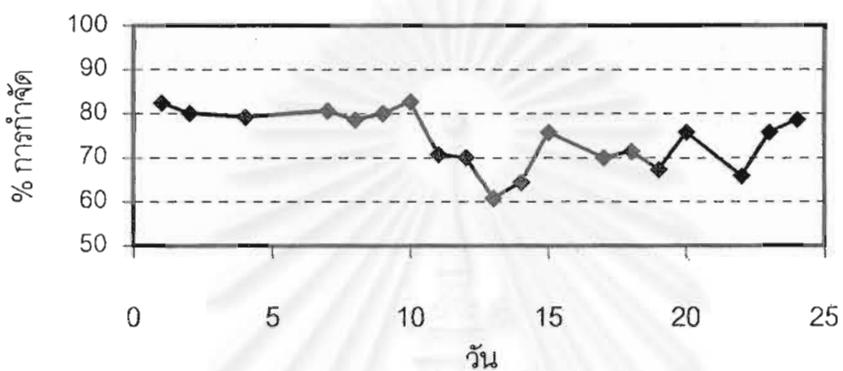


อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.67 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน

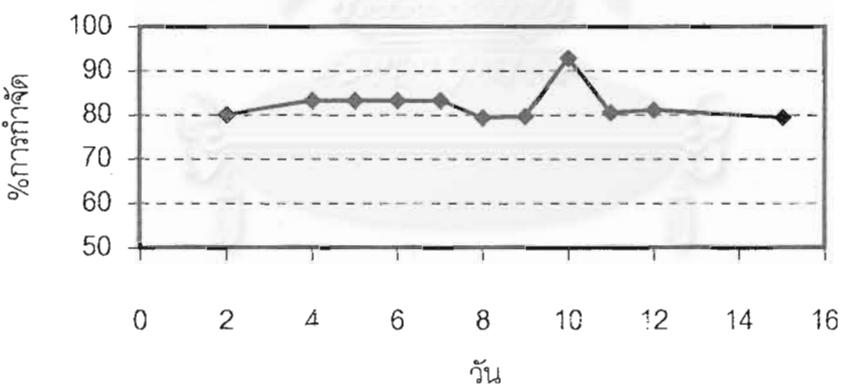


ภาพที่ 4.13 กราฟแสดงเปอร์เซ็นต์การกำจัดซีโอดี ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆของถังกรองไริ่อากาศถังที่ 1

อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.95 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน

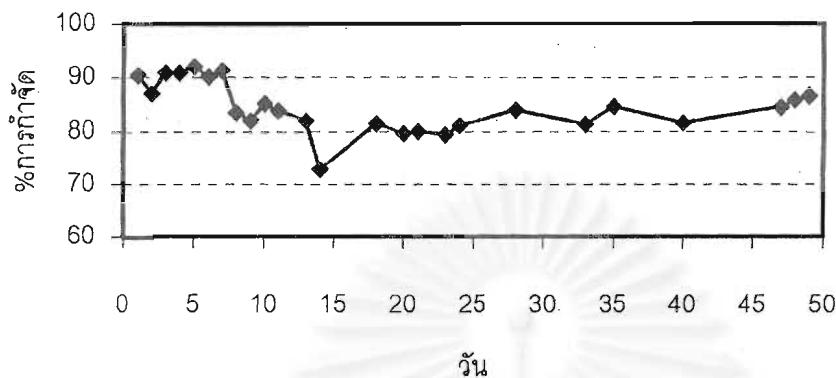


อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 1.20 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน

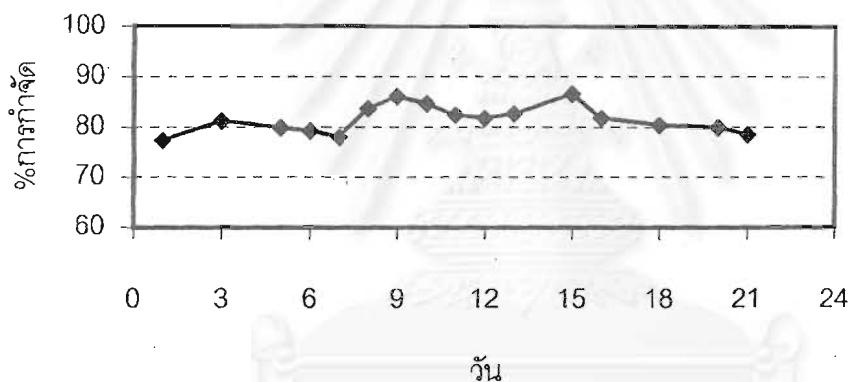


ภาพที่ 4.13 กราฟแสดงเปอร์เซ็นต์การกำจัดซีโอดี ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆของถังกรองไส้อากาศถังที่ 1(ต่อ)

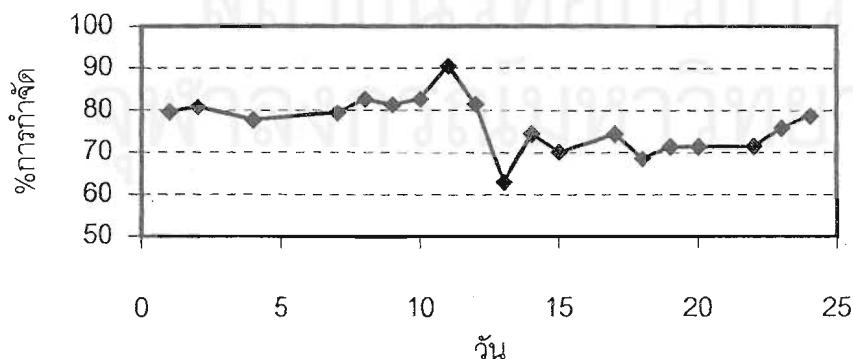
อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.87 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน



อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.83 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน

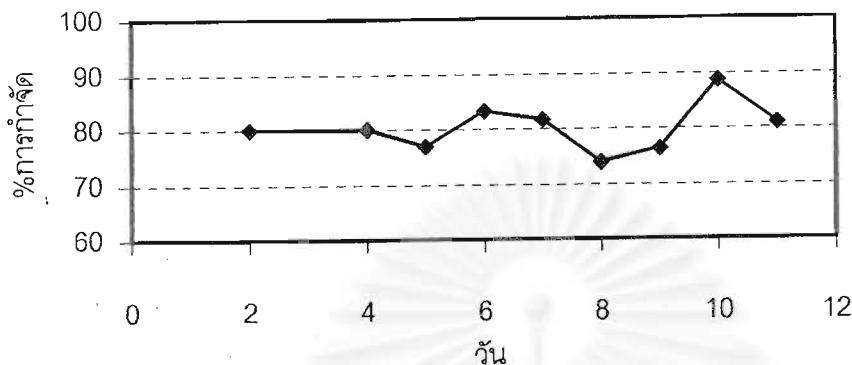


อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 1.11 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน



ภาพที่ 4.14 กราฟแสดงเปอร์เซ็นต์การกำจัดซีโอดี ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆ ของถังกรองไนโตริกาสตังที่ 2

อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน



ภาพที่ 4.14 กราฟแสดงเบอร์เซ็นต์การกำจัดซีโอดี ที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ต่างๆของถังกรองน้ำอากาศถังที่ 2 (ต่อ)

4.3 ผลการวิเคราะห์การทดลอง

4.3.1 ผลการเพิ่มค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ที่มีต่อค่าพีเอชในน้ำทิ้ง

จากการทดลองพบว่า การเพิ่มอัตราภาระบรรทุกอินทรีย์ ในช่วง 0.58 – 1.78 กก. ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ไม่มี ผลกระทบต่อการเปลี่ยนแปลงค่าพีเอชนัก ค่าพีเอชมีการเปลี่ยนแปลงอยู่ในช่วงแคบมาก คือ อุณหภูมิช่วง 7.3 - 7.6 ทั้งนี้ เกิดจาก ความเสียรั่วและปริมาณบีฟเฟอร์ของระบบ มีมากเพียงพอให้ระบบมีความสมดุล รวมทั้ง ค่าพีเอชของน้ำเสีย ที่ป้อนเข้าสู่ระบบถังกรองน้ำอากาศ ค่อนข้างคงที่ไม่เปลี่ยนแปลง ในการทดลอง โดยใช้น้ำเสียจริงจากโรงงานปิตต์โรเคนเม แห่งชาติ ซึ่งเป็นน้ำเสียจากส่วนต่างๆของ โรงงาน ไม่ว่าจะเป็นจาก น้ำเสียส่วนการผลิต น้ำทิ้งครัว โรงงานอาหาร น้ำทิ้งจากคุณงาน และอื่นๆ ทำให้น้ำเสียมีการปรับสภาพให้มีความคงตัวเพิ่มขึ้น จึงส่งผลให้ค่าพีเอชในน้ำเสีย มีความแปรปรวนไม่มากนัก คือ ประมาณ 6.7 – 7.2 ซึ่งค่าพีเอชจัดอยู่ในช่วงที่เหมาะสมสำหรับการบำบัดน้ำเสียแบบไร้อากาศ จากที่เคยมีการศึกษาของนักวิจัยบางท่าน พบว่า พีเอช ที่เหมาะสมอยู่ในช่วง 6.7-7.4 (McCarty,1964) และ อุณหภูมิช่วง 6.5 – 8.0 (Clark and Speece,1974) ดังนั้น จึงพอกล่าวได้ว่า น้ำเสียจากโรงงาน ปิตต์โรเคนเม โรงงานนี้ มีค่า พีเอช ที่อยู่ในช่วงที่เหมาะสมสำหรับ

4.3.2 ผลการเพิ่มค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ที่มีต่อค่าโอลาร์พีในน้ำทิ้ง

จากการทดลอง พบร้า ค่าโอลาร์พีในช่วงแรก ที่เพิ่งเริ่มทดลอง จะมีค่าติดลบบ้างอยู่ คือ ประมาณ -240 ถึง -290 มิลลิโกลท์ ห้องนี้ เกิดจาก ระบบบำบัดแบบไร์อากาศ ยังไม่มีความเสถียร แต่เมื่อทำการทดลองไป ระยะหนึ่ง พร้อมๆ กับการเพิ่ม ภาระบรรทุกสารอินทรีย์ ให้แก่ระบบ พบร้า ค่าโอลาร์พี จะเริ่มมีค่าใกล้เคียงกัน คือ อยู่ในช่วง -320 ถึง -340 มิลลิโกลท์ ซึ่งค่าโอลาร์พีที่มีค่าน้อยกว่า -300 มิลลิโกลท์ เป็นค่าปัจจุบัน เกิดปฏิกิริยาการย่อยแบบไร์อากาศ

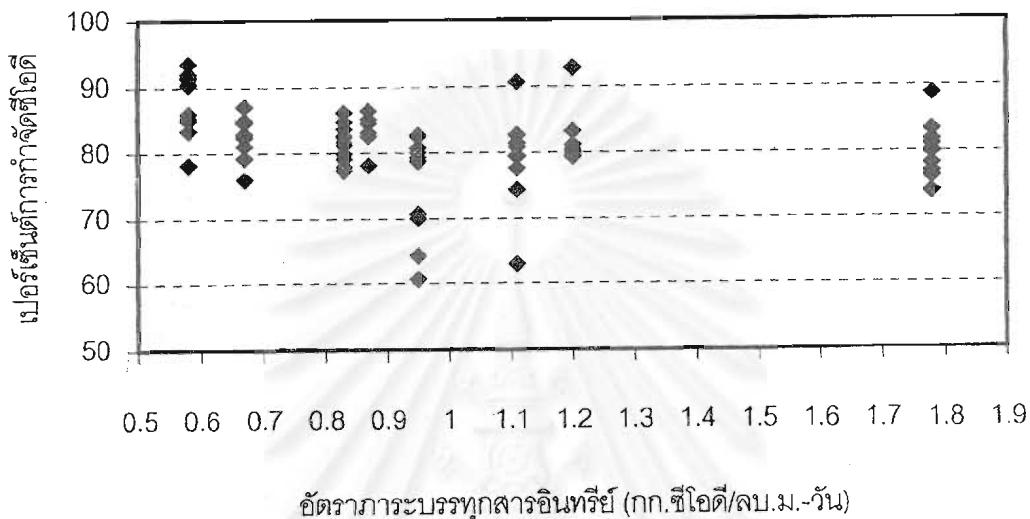
4.3.3 ผลการเพิ่มค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ที่มีต่อประสิทธิภาพการทำจัดไขมันและน้ำมันในน้ำทิ้ง

จากการทดลอง เนื่องจากใช้น้ำเสียจริง จากโรงงานปิตต์雷เคมี แห่งชาติ ทำให้ค่าไขมัน และน้ำมันในน้ำเสียที่นำมาใช้ในการทดลองในแต่ละครั้งมีค่าไม่เท่ากัน ดังนั้น การวิเคราะห์ผลการทำทดลองครั้งนี้จึงขอถ้าไว้ก้างๆ ว่า ค่าเบอร์เซ็นต์การทำจัดไขมันและน้ำมัน ยังคงมีค่ามากกว่า 80% เมื่อรับอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ เท่ากับ 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน และมีระยะเวลาเก็บกัก ประมาณ 1.5 ชั่วโมง อีกทั้ง ค่าปริมาณไขมันและน้ำมัน ในน้ำทิ้ง ก็อยู่ใกล้เคียง มาตรฐานน้ำทิ้ง (ไม่เกิน 5 มก./ล.) คือ อยู่ระหว่าง 4.3 – 7.2 มก./ล. นอกจากนั้น จากการวิเคราะห์หาค่าไขมันและน้ำมัน ผลที่ได้ค่อนข้างมีความผิดพลาดได้มาก เนื่องจาก มีข้อจำกัดของเครื่องมือและอุปกรณ์ในการทดลองที่ใช้ มีค่าความละเอียดน้อย

4.3.4 ผลการเพิ่มค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ที่มีต่อประสิทธิภาพการทำจัดซีโอดี

ในงานวิจัยครั้งนี้ ได้ใช้น้ำเสียจริงจากโรงงานปิตต์雷เคมีด้านทางในการทดลอง ทำให้การควบคุมค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ ที่ป้อนเข้าสู่ถังกรองไร์อากาศ ไม่สามารถเปรียบเทียบกับเพิ่มของอัตราป้อนน้ำเสียเข้าได้ อีกทั้งน้ำเสียที่นำมาจากโรงงานมีปริมาณจำกัด จึงทำให้ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ช่วงการเปลี่ยนแปลงน้อย ผลการทำทดลองที่ได้จะอาจแสดงแนวโน้มและนัยสำคัญของประสิทธิภาพการทำจัดซีโอดีออกมามีขัดเจนนัก จากการทำทดลองในถังกรองไร์อากาศ ห้องสองห้อง ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ ในช่วง 0.58 – 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน พบร้า ประสิทธิภาพการทำจัดซีโอดีมีแนวโน้มจะลดลงเมื่อเพิ่มอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ จนถึงประมาณ 1 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ในระยะแรกของการเพิ่ม จากผลการทำทดลองที่ อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.95 และ 1.11 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน แต่เมื่อทำการทดลอง โดยเพิ่มอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์

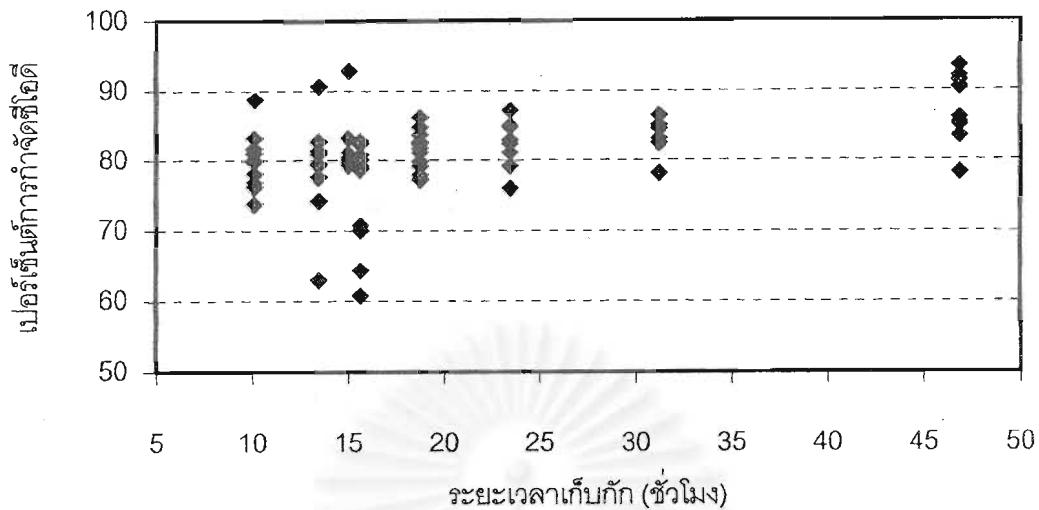
เป็น 1.20 และ 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ถังกรองไร์օอากาศถังที่ 1 และ 2 ตามลำดับ พบร้า ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี กลับมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น ทั้งนี้ อาจเกิดจาก ระบบบำบัด มีความเสถียรมากขึ้น และมีการปรับตัวให้รับอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ที่เพิ่มขึ้นได้



ภาพที่ 4.15 ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดีของถังกรองไร์օอากาศ

4.3.5 ผลการลดระยะเวลาเก็บกั่นที่มีผลต่อประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี

จากการทดลอง พบร้า แม้จะมีการลดเวลาเก็บกักมากกว่า 4 เท่า คือ จากระยะเวลาเก็บกักประมาณ 46 ชั่วโมง เหลือ ประมาณ 10 ชั่วโมง แต่ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี ของถังกรองไร์օอากาศ ลดลง เพียงเล็กน้อยเท่านั้น คือ จาก 84% เป็นประมาณ 80% ดังนั้นจึงพอยังคงล้าไว้ ว่า ระยะเวลาเก็บกัก ในช่วง 10 – 46 ชั่วโมง ของระบบถังกรองไร์օอากาศ ที่รับอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ที่ค่า ประมาณ 0.58 – 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ให้ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอดี ใกล้เคียงกัน



ภาพที่ 4.16 กราฟแสดงระยะเวลาเก็บกักต่างๆ และประสิทธิภาพการจำกัดซีไอดี

4.4 ผลการทดลองส่วนเพิ่มเติมเพื่อศึกษาผลของชัลเฟตต่อการเกิดก้าชชีวภาพของระบบบำบัด

จากการทดลองที่ผ่านมา พบว่า ในระยะเริ่มทำการทดลองระบบบำบัดแบบถังกรองไว้ อาการ โดยใช้น้ำเสียสังเคราะห์ป้อนให้เข้าไป พบว่า ระบบบำบัดแบบถังกรองไว้อาการ มีการ ผลิตก้าชชีวภาพเกิดขึ้น แต่เมื่อใช้น้ำเสียจากโรงงานอุตสาหกรรมบีโตรเคมีในการป้อนเข้าไปแทน พบว่า ไม่สามารถรับรวมปริมาณก้าชที่เกิดขึ้นได้ เนื่องจากปริมาณก้าชชีวภาพที่เกิดขึ้นมี ปริมาณน้อยมาก ทำให้มีความดันไม่เพียงพอที่จะเข้าสู่ความดันพาร์เซียลเนื้อน้ำ ซึ่งอาจมีผล ให้ก้าชที่เกิดขึ้นละลายน้ำได้เกือบทั้งหมด ในกระบวนการทดลองส่วนเพิ่มเติมนี้ ได้ทำการศึกษา โดยใช้ อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ที่มากกว่าค่าภาระบรรทุกสารอินทรีย์ที่ได้ทำการศึกษาผ่านมา ซึ่ง เป็นค่าที่ได้ตั้งสมมติฐานไว้ว่า จะเป็นค่าที่เพียงพอที่จะให้ระบบบำบัดเสียเสื่อมสภาพได้ นอก จากนั้นยังได้ทำการศึกษาพารามิเตอร์ที่คาดว่าเป็นอาจจะสาเหตุหนึ่ง ในการยับยั้งการทำงานของ เบคทีเรียกลุ่มที่สร้างมีเทน ซึ่งได้แก่ ปริมาณชัลเฟต ดังที่จะกล่าวถึงจากการศึกษาที่ผ่านมา (งานวิจัย) ดังที่จะกล่าวถึงต่อไป

โดยในการทดลองนี้ ได้ทำการศึกษาประสิทธิภาพของการบำบัดน้ำเสียจากถังกรองไว้ อาการที่ภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 และ 3.0 กก.ซีไอดี/ลบ.ม.-วัน ในถังกรองไว้อาการถังที่ 1 และ 2 ตามลำดับ

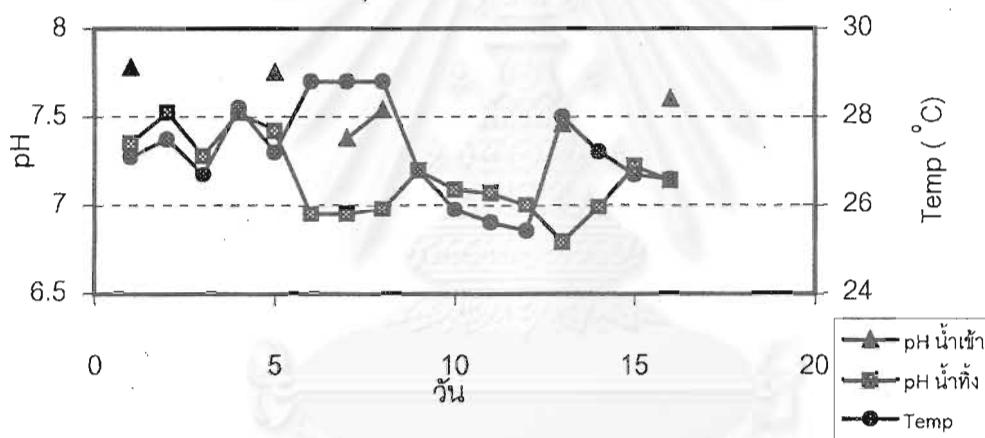
ตารางที่ 4.8 แสดงขุดการทดลองส่วนเพิ่มเติม

การทดลองเพิ่ม ที่	อัตราการป้อน น้ำเสีย (ลิตร/วัน)	ระยะเวลาเก็บกัก (ชั่วโมง)	ความเข้มข้นซีโอดี ของน้ำเสีย (มก./ล.)	อัตราภาระบรรทุก สารอินทรีย์ (กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน)
1	17.5	10.7	1130	2.50
2	20	9.36	1130	3.00

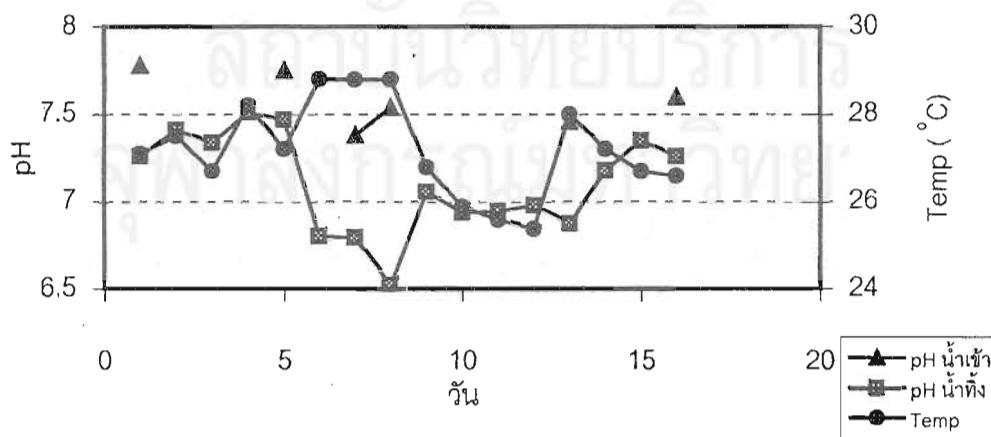
ผลการทดลองที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ทั้งสองขุดการทดลอง ได้แสดงไว้ในตารางที่ ก.10 และ ก.11 ในภาคผนวก ก.

4.4.1 ค่าพิเศษและอุณหภูมิ

อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน



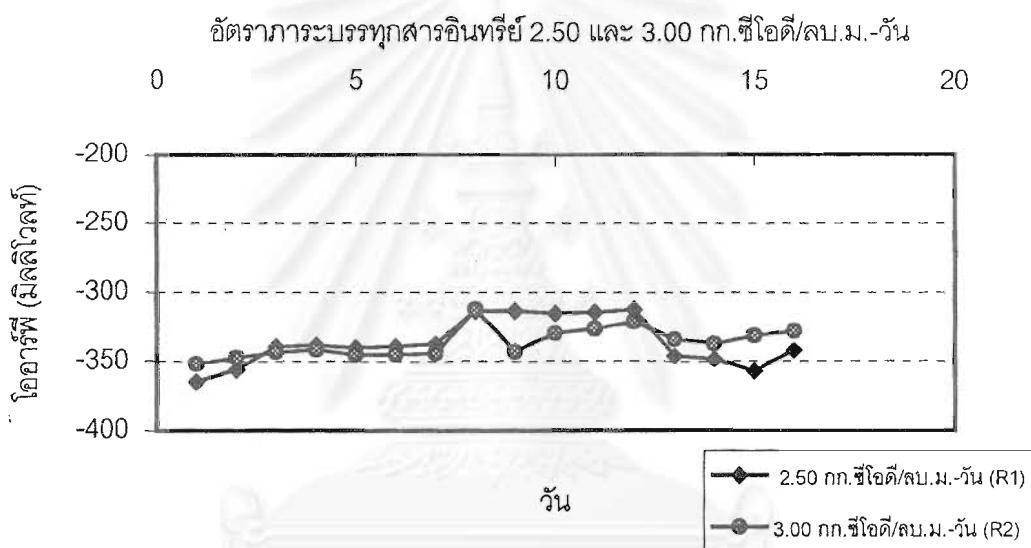
อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 3.0 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน



ภาพที่ 4.17 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าพิเศษและอุณหภูมิที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 และ 3.00 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ในถังกรองไร้อากาศถังที่ 1 และ 2

จากภาพที่ 4.17 พบว่า ค่าพีเอชของน้ำทิ้งจากถังกรองไร์อัคติทั้งสองถัง มีค่าใกล้เคียงกัน คือ อยู่ในช่วง 7-7.5 และ ค่าพีเอชเฉลี่ยของน้ำทิ้งจากกรองที่ 1 และ 2 เท่ากับ 7.1 และ 7.15 ตามลำดับ จากผลการทดลองจะพบว่า ค่าพีเอชน้ำทิ้งจะมีค่าต่ำกว่าพีเอชน้ำเข้า ทิ้งนี้เกิดจากในระบบบำบัดเกิดการผลิตกรดไขมันระเหย (VFA) เพิ่มขึ้น อีกทั้ง สภาพด่างที่มีอยู่ในระบบที่เพิ่มขึ้น ก็เป็นบ่อเฟอร์ให้กับระบบมีความคงตัว จึงทำให้ค่าพีเอชในระบบมีการเปลี่ยนแปลงไม่มากนัก ส่วนอุณหภูมิของน้ำทิ้งจากถังกรองไร์อัคติทั้งสองถัง จะมีค่าเปลี่ยนแปลงไปตามสภาพอุณหภูมิภายนอก

4.4.2 ค่าไอօาร์พี

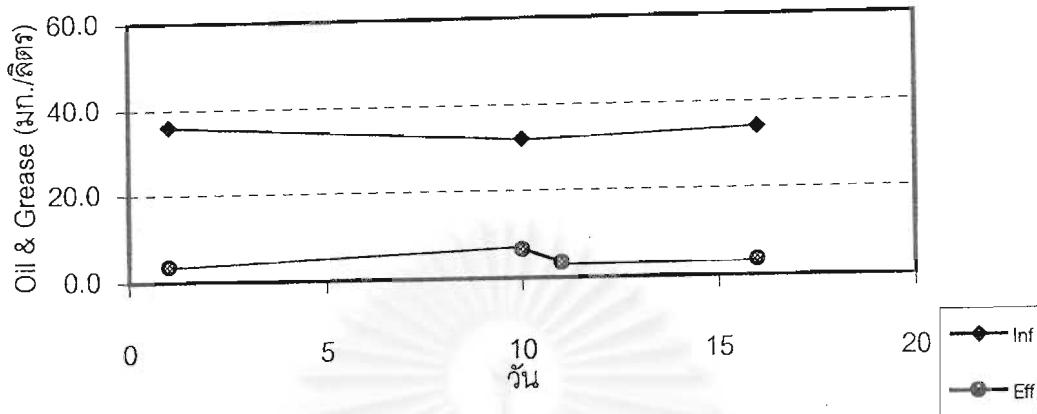


ภาพที่ 4.18 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าไอօาร์พีที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 และ 3.00 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ในถังกรองไร์อัคติทั้ง 2 ถัง

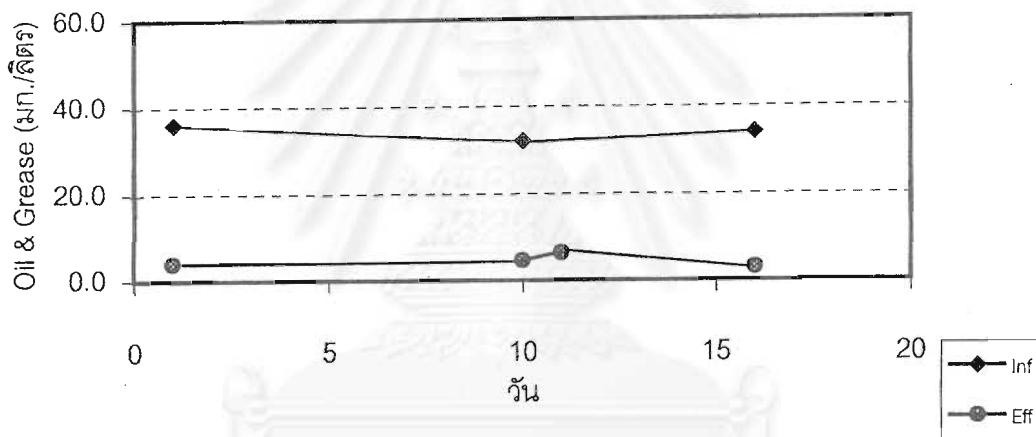
จากภาพที่ 4.18 พบว่าค่าไอօาร์พีของน้ำเสียจากถังกรองไร์อัคติทั้งสองถังมีค่าต่ำน้ำทิ้งใกล้เคียงกัน คือ มีค่าอยู่ระหว่าง -300 ถึง -350 มิลลิโวลท์ และค่าเฉลี่ยไอօาร์พีของถังกรองที่ 1 และ 2 จะมีค่าเท่ากับ -335 และ -336 มิลลิโวลท์ ตามลำดับ และ เมื่อนำค่าไอօาร์พีจากการทดลองส่วนเพิ่มเติม มาเปรียบเทียบกับค่าไอօาร์พี จากการทดลองที่ผ่านมาก่อนหน้า พบว่า ค่าไอօาร์พีที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ ประมาณ 1 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน จะมีค่าใกล้เคียงกับค่าไอօาร์พีที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.5-3.0 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ดังนั้นจึงจะพอกล่าวได้ว่า เมื่อเพิ่มอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ไปถึงค่าที่งหนึ่ง ระบบบำบัดไร์อัคติก็ยังคงระดับค่าไอօาร์พีไว้ไม่เปลี่ยนแปลงนัก

4.4.3 ไขมันและน้ำมัน

อัตราภาระบรรทุกสารอินทรี 2.50 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน



อัตราภาระบรรทุกสารอินทรี 3.00 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน

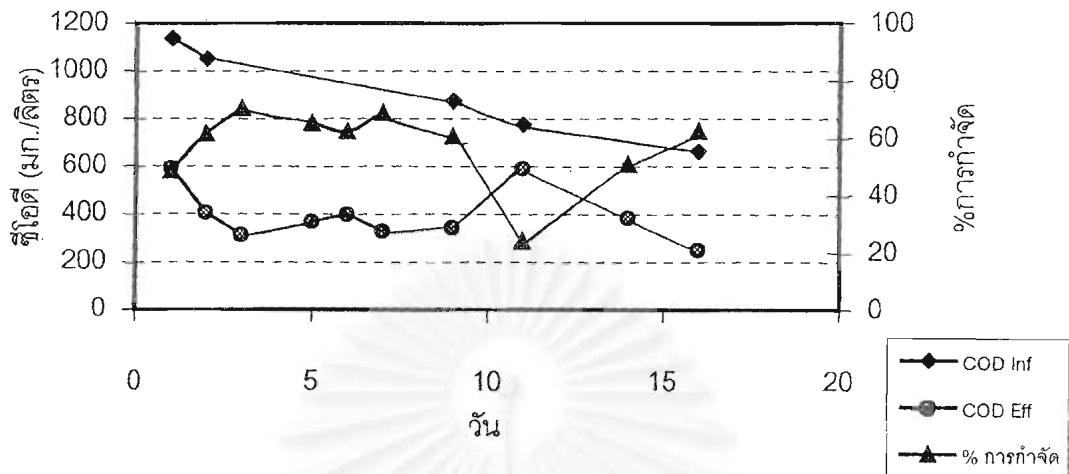


ภาพที่ 4.19 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงของไขมันและน้ำมันที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรี 2.50 และ 3.00 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน ในถังกรองไส้อาหารถังที่ 1 และ 2

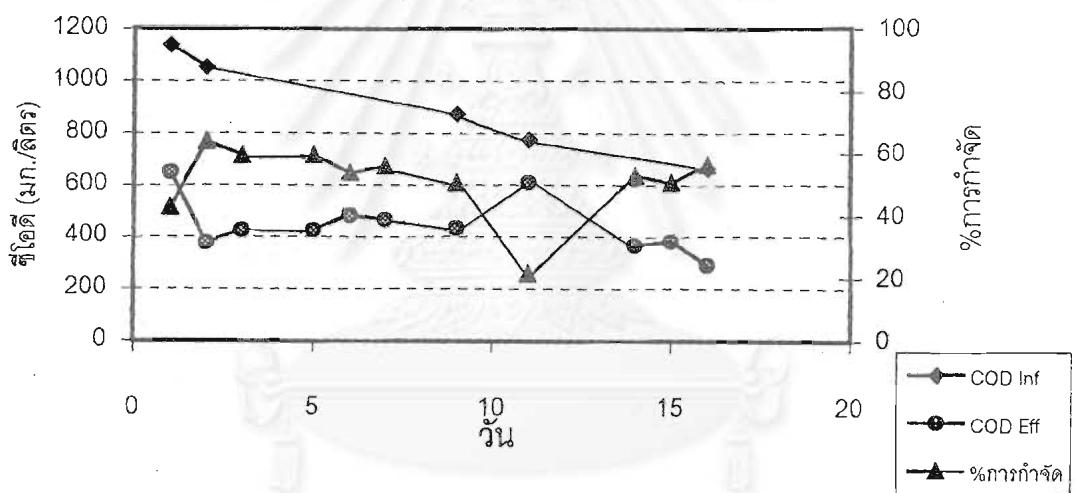
จากภาพที่ 4.19 แสดงให้เห็นประสิทธิภาพในการกำจัดปริมาณไขมันและน้ำมันของระบบคือ สามารถลดปริมาณไขมันและน้ำมันที่ออกจากระบบ ได้มากกว่า 85% มีค่าเฉลี่ยปริมาณไขมันและน้ำมันในน้ำทึบจากถังกรองถังที่ 1 และ 2 เท่ากับ 4.47 และ 4.45 mg./l. ตามลำดับ เมื่อเทียบกับค่าเฉลี่ยปริมาณไขมันและน้ำมันในน้ำเสียที่เข้าระบบด้วย ซึ่งในการทดลองครั้งนี้ มีปริมาณไขมันและน้ำมันในน้ำเสียค่อนข้างน้อย เมื่อเปรียบเทียบกับการทดลองที่ผ่านมาก คือ มีค่าประมาณ 34 mg./l.

4.4.4 ชีโอดีและประสิทธิภาพการกำจัด

อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน

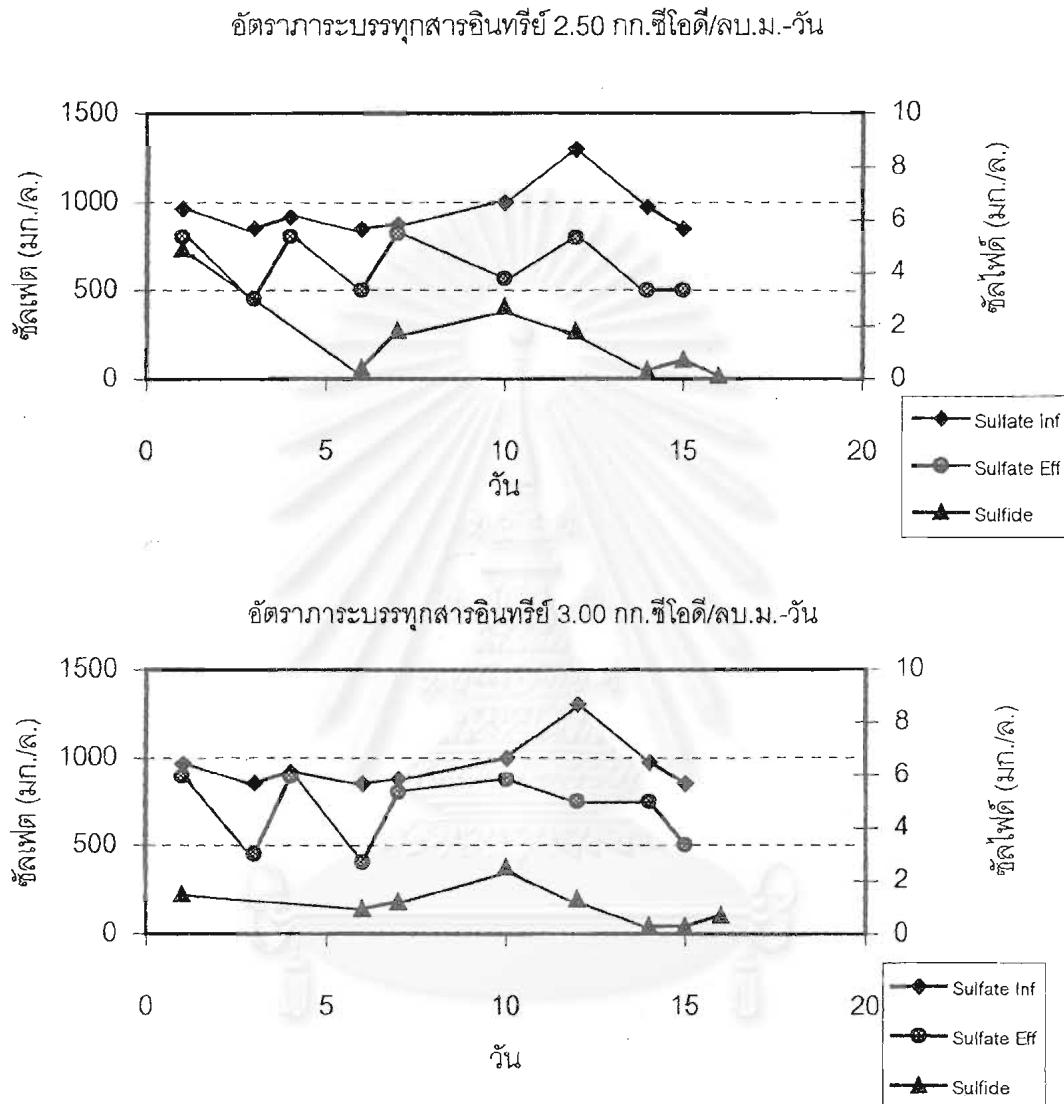


อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 3.00 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน



ภาพที่ 4.20 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงค่าชีโอดีและประสิทธิภาพการกำจัดที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 และ 3.00 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วันในถังกรองไว้จากถังที่ 1 และ 2
จากภาพที่ 4.20 แสดงค่าชีโอดีของน้ำเสียและน้ำทิ้ง ของระบบที่ภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.5 และ 3.0 กก.ชีโอดี/ลบ.ม-วัน จากกราฟ จะเห็นว่า ค่าความเข้มข้นชีโอดีน้ำเสียมีแนวโน้มลดลง เนื่องจากการเกิดการเปลี่ยนแปลงสภาพของน้ำเสียที่เก็บรักษาไว้ จึงทำให้ชีโอดีบางส่วนมีการย่อยสลายไป ค่าชีโอดีของน้ำทิ้งจากถังกรองถังที่ 1 และ 2 จากการทดลองครั้งนี้ มีค่าค่อนข้างสูง คือ มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 397 และ 446 mg/l. คิดเป็นประสิทธิภาพการกำจัดชีโอดีได้เท่ากับ 57% และ 51% ตามลำดับ จากการทดลองที่ผ่านมาพบจะสรุปโดยรวมได้ว่า ประสิทธิภาพการกำจัด มีแนวโน้มลดลง เมื่อเพิ่มภาระบรรทุกสารอินทรีย์ให้แก่ระบบ

4.4.5 ชัลเฟตและชัลไฟฟ์

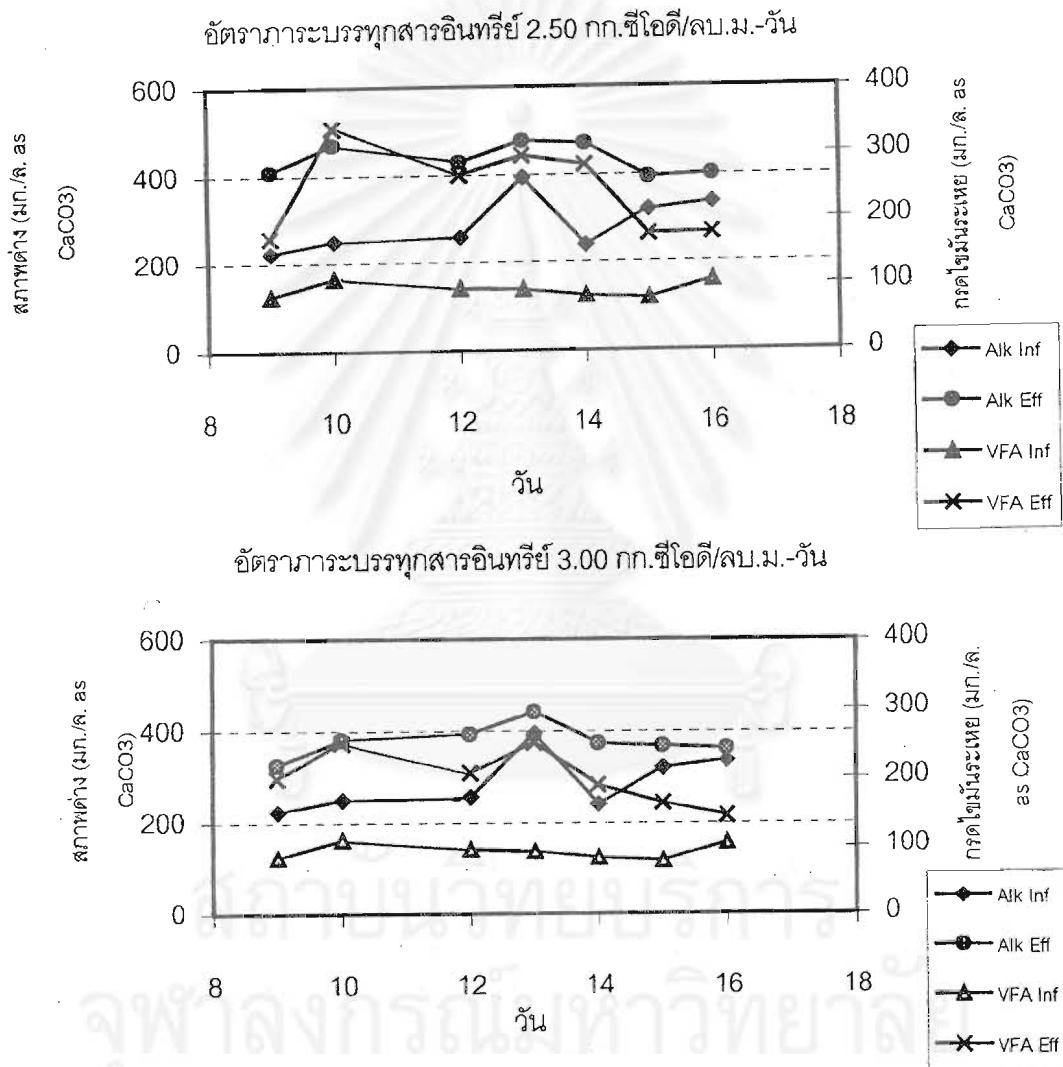


ภาพที่ 4.21 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงปริมาณชัลเฟตและชัลไฟฟ์ ที่ค่าอัตราภารบรรทุกสารสารอินทรีย์ 2.50 และ 3.00 gK.I./LBM.-วัน ในถังกรองไร้อากาศถังที่ 1 และ 2

จากภาพที่ 4.21 แสดงปริมาณชัลเฟตในน้ำเสีย มีค่าอยู่ในช่วงประมาณ 800-1300 mg/L. มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 953 mg/L. ซึ่งเป็นระดับความเข้มข้นที่สูงมาก ส่วนปริมาณชัลเฟตและชัลไฟฟ์ในน้ำทึบ จากถังกรองไร้อากาศถังที่ 1 และ 2 จะมีค่าปริมาณชัลเฟตเฉลี่ยประมาณ 638 และ 702 mg/L. และ ปริมาณชัลไฟฟ์เฉลี่ยประมาณ 1.59 และ 1.15 mg/L. ตามลำดับ จากทดลองพบว่าปริมาณชัลไฟฟ์ที่เกิดขึ้น มีปริมาณมาก และทั้งนี้ ปริมาณชัลเฟตบางส่วนก็หายออกไปจากสมดุลมวลของชัลเฟต อาจเกิดจากเกิดการแตกผลึกในรูปต่างๆ ของสารประกอบชัลเฟต

เช่น CaSO_4 เป็นต้น และซัลเฟตบางส่วน ก็เป็นอยู่ในรูปของก้าชไฮโดรเจนซัลไฟด์ (H_2S)₉ และไฮโดรเจนซัลไฟด์ที่คล้ายน้ำ จากผลการทดลองนี้พอกล่าวได้ว่า ระบบบำบัดแบบถังกรองไว้อาจไม่เหมาะสมที่จะใช้ในการบำบัดน้ำเสียที่มีปริมาณซัลเฟตสูง เพราะมีประสิทธิภาพในการกำจัดซัลเฟตได้น้อย

4.4.6 สภาพด่างและกรดไนมันระหว่าง



ภาพที่ 4.22 กราฟแสดงการเปลี่ยนแปลงสภาพด่างและปริมาณกรดไนมันระหว่างที่ค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 และ 3.00 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน ในถังกรองไว้อากาศถังที่ 1 และ 2

จากภาพที่ 4.22 แสดงการเปลี่ยนแปลงสภาพด่างของน้ำทึ้งและน้ำเสียที่เข้าสู่ระบบ พนวณ ค่าสภาพด่างของน้ำทึ้งจะมีค่าสูงกว่าค่าสภาพด่างของน้ำเสียที่เข้าสู่ระบบ โดยสภาพด่างน้ำเข้มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 289 มก./ล. หินปูนและค่าเฉลี่ยสภาพด่างของน้ำทึ้ง จากถังกรองไว้อากาศถัง

จากกการทดลองกรดไขมันในน้ำเข้ามีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 138 มก./ล. และค่าเฉลี่ยกรดไขมันในน้ำทึ้งจากถังกรองไร้อากาศถังที่ 1 และ 2 เท่ากับ 244 และ 200 มก./ล. ตามลำดับ

4.4.7 ผลของสารประกอบชัลเพตที่มีต่อระบบบำบัดแบบไร้อากาศ

Yada M. และคณะ (1987) ศึกษาถึงการแข่งขันกันระหว่างแบคทีเรียสร้างมีเทนและแบคทีเรียริดิวชัลเพตในการใช้อ๊อกซิเตตเป็นสารอาหารในระยะยาว โดยใช้ถังปฏิกิริณไร้อากาศแบบไร้อากซิเจนแบบฟลูอินไดส์เบด (fluidized bed) ในระดับห้องปฏิบัติการ พบร่วมเมื่อปริมาณอะซิเตตถูกกำจัดจะทำให้ห้องอัตราการผลิตกํามีเทนและมวลจุลชีพของแบคทีเรียสร้างมีเทนลดลงอย่างช้าๆ ในขณะที่ปริมาณของชัลเพตที่ถูกริดิวช์และมวลจุลชีพของแบคทีเรียริดิวชัลเพตเพิ่มสูงขึ้น แสดงให้เห็นถึงความสามารถของแบคทีเรียชัลเพตในการเอาชนะแบคทีเรียสร้างมีเทนในฟิล์มเชิงป่าได้ ที่ระดับความเข้มข้นของอะซิเตตต่ำๆ ผลการวิเคราะห์น้ำออกในช่วงอัตราการะบรรทุกสารอินทรีย์ต่ำจะได้ค่าเฉลี่ยของอะซิเตตเท่ากับ 1.7 มก./ล. ควรบอนและชัลเพต 78.5 มก./ล. แต่เมื่อได้ที่ความเข้มข้นของอะซิเตตที่เข้าระบบสูง แบคทีเรียสร้างมีเทนจะกล้ายเป็นแบคทีเรียที่มีบทบาทมากกว่า

Harada H. และคณะ (1994) ได้ศึกษาถึงการอยู่ร่วมกันระหว่างแบคทีเรียริดิวชัลเพตและแบคทีเรียสร้างมีเทนในกระบวนการไร้อากาศโดยใช้ถังปฏิกิริณญูโอลบีในระดับห้องปฏิบัติการ จำนวน 3 ถังที่มีลักษณะเหมือนกัน และใช้น้ำเสียสังเคราะห์ที่มีแป้งและน้ำตาลซูโครสเป็นสารอาหารหลัก โดยเตรียมให้มีความเข้มข้นเทียบเท่ากับค่าซีโอดี 500 มก./ล. คงที่ทุกๆ ถัง ปฏิกิริณ์ ขณะที่เปลี่ยนค่าความเข้มข้นชัลเพตในเดลถังปฏิกิริณ์เท่ากับ 30, 150 และ 600 มก./ล. ตามลำดับ จากสมดุลมวลซีโอดีและชัลเพตตลอดช่วงการทดลอง 180 วัน พบร่วมเมื่อเพิ่มระดับความเข้มข้นชัลเพต อัตราการผลิตกํามีเทนจะลดลง เนื่องจากซีโอดีจะถูกนำไปโดยแบคทีเรียริดิวชัลเพตมากขึ้น และที่ค่าความเข้มข้นชัลเพตสูงสุด พบร่วมแบคทีเรียริดิวชัลเพตมีบทบาทในการย่อยซีโอดีสูงถึง 75% นอกจากนี้ยังมีการนำตัวอย่างสัดส่วนจากถังปฏิกิริณ์มาทดสอบหาค่าอัตราการผลิตมีเทนจำเพาะ (specific methanogenic activities; SMAs) พบร่วมแบคทีเรียริดิวชัลเพตช่วยในการย่อยสลายกลูโคสได้ดีกว่าแบคทีเรียประเภทสร้างกรดและยังมีบทบาทที่สำคัญในการลดการสะสมของโพธิโอนे�ต นอกจานี้ยังพบว่าแบคทีเรียริดิวชัลเพตชอบที่จะใช้ไฮโดรเจนด้วยเช่นกัน สำหรับการแข่งขันกันเพื่อใช้อ๊อกซิเตต พบร่วม ในช่วงแรกของการแข่งขันแบคทีเรียผลิตมีเทนที่ใช้อ๊อกซิเตต จะออกซิไดส์อะซิเตตได้มากกว่า อย่างไรก็ตาม เมื่อระยะเวลา

การแข่งขันนานขึ้น แบคทีเรียริดิวซ์ชัลเพตก็สามารถปรับตัวและเอาชนะแบคทีเรียสร้างมีเทนใน การออกซิเด็ส์อะซิเตดได้

ตารางที่ 4.9 เปอร์เซ็นต์การไหของอิเล็กตรอนที่ถูกใช้โดยแบคทีเรียริดิวซ์ชัลเพตและแบคทีเรีย สร้างมีเทนในถังปฏิกิริณ์ยูโรเอนบี (ดัดแปลงจากงานของ Harada, 1994)

COD:SO ₄ ²⁻	Loading Rate	%electron flow	
		SRB	MPB
16.67	1.0	5.8	94.2
	1.5	5.4	94.6
	2.0	5.0	95.0
	2.5	5.3	94.7
	3.0	4.8	95.3
3.33	1.0	22.8	77.2
	1.5	30.4	69.9
	2.0	26.9	73.1
	2.5	34.0	66.0
	3.0	26.3	73.7
0.833	1.0	38.9	61.1
	1.5	44.8	55.2
	2.0	59.6	40.4
	2.5	60.4	39.6
	3.0	74.9	25.1

จากตารางที่ 4.9 จะเห็นได้อย่างชัดเจนถึงความสามารถในการแข่งใช้สารอาหารที่เพิ่มขึ้น ของแบคทีเรียริดิวซ์ชัลเพต เมื่อค่าอัตราส่วนซีโอดีต่อชัลเพตลดลง

อนุตร เมียงแก้ว (2542) ได้ศึกษาการควบคุมระดับการเกิดชัลเพตหรือดักชันด้วยบริมาณชัล เพตและชนิดของเหลืองคาร์บอน โดยใช้ถังปฏิกิริณ์ยูโรเอนบี โดยแบ่งการทดลองออกเป็น 2 ชุด การทดลอง ชุดที่ 1 ใช้น้ำตาลหารายเป็นเหลืองคาร์บอน ส่วนการทดลองที่ 2 ใช้อะซิเตดเป็นเหลือง คาร์บอน แต่ละชุดการทดลองใช้ถังปฏิกิริณ์ขนาดเดียวกัน ป้อนน้ำเสียสังเคราะห์ที่มีความเข้ม ชั้นชัลเพตในน้ำเสียเท่ากับ 42, 84 และ 840 มก./ล. คิดเป็นอัตราส่วนซีโอดีต่อชัลเพตเท่ากับ 16, 6 และ 0.6 ตามลำดับ โดยใช้ความเข้มข้นซีโอดีคิงที่เท่ากับ 500 มก./ล. ในอัตราไฟล 8 ลิตร/วัน

จากการศึกษา พบว่า ในการทดลองฯดที่ 2 ซึ่งใช้อัตราเดดเป็นแหล่งคาร์บอน ระบบมีประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดีเท่ากับ 96.8% ,96.7% และ 93.5% ตามลำดับ ระดับการเกิดริบิวชัลเฟต ริดักชันเท่ากับ 80% ,82% และ 72% ตามลำดับ ปริมาณชัลเฟตที่เกิดขึ้นเท่ากับ 11.5 , 22 และ 200 มก./ล. ตามลำดับ ปริมาณก๊าซที่ผลิตได้เท่ากับ 1,350 , 1254 และ 0 มล./วัน ตามลำดับ

จากการศึกษาที่ผ่านมา จะเห็นได้ว่า น้ำเสียสังเคราะห์มีความเข้มข้นของชัลเฟตเท่ากับ 840 มก./ล. (ซึ่งเป็นค่าที่ใกล้เคียงกับปริมาณชัลเฟตในน้ำเสียที่ใช้ในการทดลอง 900 มก./ล.) เป็นปริมาณที่ทำให้เกิดการยับยั้งการผลิตก๊าซของระบบ คือ ปริมาณที่รัดได้เท่ากับ 0 มล./วัน

จากที่ได้ทำการทดลองเพิ่มเติม และมีการวิเคราะห์ชัลเฟต ในน้ำเสียจากอุตสาหกรรม ปิโตรเคมีที่ใช้ในการทดลอง พบว่ามีปริมาณชัลเฟต มากกว่า 900 มก./ล. ซึ่งถือได้ว่าเป็นปริมาณที่สูงมาก และจากการวิจัยหลายชิ้นที่ได้มีผู้วิจัยไว้ พบว่า สารประกอบของชัลเฟต มีผลยับยั้งต่อการทำงานของแบคทีเรียสร้างมีเทน เนื่องจาก แบคทีเรียริบิวชัลเฟต สามารถย่อยสลายกลูโคส ได้ดีกว่าแบคทีเรียสร้างกรด และยังสามารถออกซิไดส์ไฮโดรเจนได้ดีกว่าแบคทีเรียสร้างมีเทน (Harada H. และคณะ, 1993) นอกจากนี้ อัตราส่วนซีโอดีต่อชัลเฟต ก็เป็นปัจจัยหนึ่ง ที่เป็นตัวจำกัดการเติบโตของแบคทีเรียริบิวชัลเฟต กล่าวคือ เมื่ออัตราส่วนซีโอดีต่อชัลเฟตลดลง แบคทีเรียริบิวชัลเฟตจะใช้ตัวให้และรับอิเล็กตรอน ซึ่งก็คือ ซีโอดีและชัลเฟตที่ดีกว่า แบคทีเรียสร้างมีเทน (Isa และ คณะ, 1986)

จากการศึกษาของซีโอดีต่อชัลเฟต ในส่วนที่ทำการทดลองเพิ่มนี้ จะประมาณเท่ากับ 0.95 ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์เท่ากับ 2.50 และ 3.00 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน เมื่อนำค่าดังกล่าว มาเปรียบเทียบการงานวิจัยที่เคยได้มีการศึกษาไว้ก่อน (Harada และ คณะ 1994) พบว่า ความสามารถในการย่างใช้สารอาหารของแบคทีเรียริบิวชัลเฟตจะดีกว่า แบคทีเรียสร้างมีเทน จากเหตุผลดังกล่าว ทำให้พอกจะอธิบาย สาเหตุที่ทำให้ระบบบำบัดแบบนี้ล้มเหลว ที่ทำการวิจัยครั้งนี้ เกิดการผลิตก๊าซได้ในปริมาณน้อยมาก และไม่สามารถหาค่าได้

นอกจากนี้จากสารประกอบชัลเฟตที่มีผลยับยั้งการทำงานของแบคทีเรียแล้ว ยังมี พารามิเตอร์ อื่นๆ ในน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี ที่เป็นสารยับยั้งให้ ซึ่งได้แก่ สารประกอบของโซมาติก (Fajardo และ คณะ, 1997) และ สารประกอบอิโอนบาก

อิโอนบวกที่ได้รับความสนใจ คือ Ca^{2+} และ Na^+ ถึงแม้ว่า Ca^{2+} จะไม่เป็นพิษโดยตรงต่อแบคทีเรีย อย่างไรก็ตามในระบบที่มีปริมาณซัลเฟตสูง การเกิดผลึกของแคลเซียมซัลเฟต (CaSO_4) และจับตัวนิวเคลียตของมอลดูลชีพ อาจก่อให้เกิดการจำกัดการถ่ายเทสารอาหารเข้าสู่เซลล์ ได้ Lentiga และ คณะ (1987) (อ้างโดย Visser, 1994) โดยระดับความเข้มข้นของ Ca^{2+} เท่ากับ 400 มก./ล. ก็อาจก่อให้เกิดปัญหาดังกล่าวได้ถ้ามีปริมาณซัลเฟตสูง นอกจากนี้การเกิดผลึกของแคลเซียมฟอสเฟต ($\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$) จะทำให้ปริมาณฟอสเฟตไม่เพียงพอต่อความต้องการของแบคทีเรียได้ Callander และ Barford (1983), Lettinga และ คณะ (1987) (อ้างโดย Visser, 1994)

บทที่ 5

สรุปผลการทดลอง และข้อเสนอแนะ

5.1 สรุปผลการทดลอง

ในการศึกษา การบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมีด้วยถังกรองไร์อากาศ ครั้งนี้ ใช้ถังกรองไร์อากาศ ที่มีลักษณะเหมือนกัน 2 ถัง มีความสูง 1.0 เมตร เส้นผ่าศูนย์กลาง 0.1 เมตร ภายในบรรจุตัวกลางพลาสติกโพลีเพล็กซ์ ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 65 มิลลิเมตร สูง 22 มิลลิเมตร เปอร์เซ็นต์ของว่าง 95% และมีพื้นที่ผิว 187 ตร.ม./ลบ.ม. การเรียงตัวของตัวกลาง เป็นแบบสุ่ม น้ำเสียที่ใช้ในการศึกษาเป็นน้ำเสียจริงจากโรงงานปิโตรเคมี แห่งชาติ ซึ่งมีค่า ความสกปรกแตกต่างกัน ในแต่ละครั้งที่ เก็บตัวอย่างมาใช้ อีกทั้งปริมาณน้ำเสียที่นำในแต่ละครั้ง มีปริมาณจำกัด ทำให้สิ่งเหล่านี้เป็น ข้อจำกัดในการทำงานวิจัยครั้งนี้ การป้อนน้ำเสียเป็นแบบ ไอลชีน ซึ่งตัวแปรอิสระที่แปรเปลี่ยนเป็นอัตราการป้อนน้ำเสีย เท่ากับ 4 6 8 10 12 12.5 14 และ 18.5 ลิตร/วัน คิดเป็นอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์เท่ากับ 0.58 0.87 0.67 0.83 1.20 1.11 และ 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ได้ผลสรุปดังนี้

1. ประสิทธิภาพการกำจัดไขมันและน้ำมันของถังกรองไร์อากาศ มีค่ามากกว่า 68%

2. ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดีของถังกรองไร์อากาศ มีค่ามากกว่า 74% ที่อัตราภาระ บรรทุกสารต่ำกว่า 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน แต่เมื่อเพิ่มภาระบรรทุกสารอินทรีย์เป็น 2.5 และ 3.0 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน ประสิทธิภาพการกำจัดจะลดลงเหลือ ประมาณ 57% และ 52% ตามลำดับ ดังนั้นจึงกล่าวได้ว่า ประสิทธิภาพการกำจัดมีแนวโน้มจะลดลงเมื่อมีการเพิ่มภาระบรรทุกสาร อินทรีย์ให้แก่ระบบ

3. จากการทดลอง พบร่วม น้ำเสียจากโรงงานปิโตรเคมี จะมีกลิ่นค่อนขุนแรง เป็นกลิ่น คล้ายกลิ่นน้ำมัน และเมื่อน้ำเสียผ่านการบำบัดจากถังกรองไร์อากาศกลิ่นเหล่านี้จะหายไปได้บาง บางส่วน

4. ปริมาณชัลเฟตซึ่งมีอยู่ในปริมาณมาก ในน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี เป็นสาเหตุ

หนึ่งที่ทำให้เกิดการยั่งยืนการทำงานของแบคทีเรียสร้างมีเทน
ระบบบำบัดแบบไร้อากาศ

และเป็นสิ่งด้อยสิ่งหนึ่งของ

จากผลการทดลองโดยรวม พอกจะสรุปได้ว่า การบำบัดน้ำเสียจากโรงงานปิโตรเคมี แห่งชาติ ด้วยถังกรองไร้อากาศ ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ $0.58 - 1.78 \text{ กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน}$ มีความเป็นไปได้ และเหมาะสม สำหรับใช้เป็นการบำบัดขั้นต้น เป็นการลดความสกปรกของน้ำเสีย ก่อนที่จะถูกส่งต่อไปบำบัดด้วยระบบบำบัดน้ำเสียอื่นต่อไป ทั้งนี้ เนื่องจาก ระบบบำบัดแบบถังกรองไร้อากาศ เป็นระบบที่ง่ายต่อการควบคุม ประหยัดพลังงาน และจากการทดลองยังพบว่า ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ $1.78 \text{ กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน}$ ซึ่งใช้ระยะเวลาเก็บกัก น้อยที่สุด คือ ประมาณ 10 ชั่วโมง ประสิทธิภาพที่กำจัดชีโอดียังคงมีค่ามาก คือ ประมาณ 80%

5.2 ข้อเสนอแนะ

จากการวิจัย พบว่า การทดลองมีประเด็นที่นำเสนอในสำหรับงานวิจัยครั้งต่อไปดังนี้ คือ

1. ทำการทดลองที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์อื่นๆ โดยเพิ่มค่าอัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ให้มากที่สุด จนกระทั่ง ถังกรองไร้อากาศเสียสมดุล

2. ในการทำงานวิจัยเกี่ยวกับน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี ควรดำเนินการทดลองในพื้นที่ใกล้เคียงแหล่งกำเนิดน้ำเสีย เพื่อสะดวกในการทำงานวิจัย และ ควรทำการทดลองในบริเวณพื้นที่ ที่มีการระบายน้ำอากาศดี เป็นพื้นที่โล่ง เพราะสารประกอบอินทรีย์ระเหยง่าย (VOC) ที่มีอยู่มากในหลายชนิด ในน้ำเสียประเภทนี้ เป็นสารก่อมะเร็ง

3. ศึกษาหาสาเหตุและสาหรับกอนที่เป็นพิษในน้ำเสียจากอุตสาหกรรมปิโตรเคมี ที่ต้นเหตุยังบัญชี การผลิตก๊าซชีวภาพที่ของระบบถังกรองไร้อากาศ

4. ทำการทดลองด้วยกระบวนการโคเมแทบoliซึม (Co-Metabolism) เพื่อเป็นการเพิ่มสารอาหารอื่น ให้แก่น้ำเสียประเภทนี้ จากการที่เคยมีการศึกษาเบื้องต้น พบว่า ค่า COD:N:P ในน้ำเสียจากโรงงานปิโตรเคมี แห่งชาติ มีค่าประมาณ $98.26 : 0.8 : 1$ ซึ่งจะเห็นได้ว่า น้ำเสียประกอบด้วยสารอาหารประเภท ไนโตรเจนน้อย ในการทำงานวิจัยครั้งต่อไป อาจมีการควบคุม และเพิ่มสารอาหารอื่นที่มีความจำเป็นให้แก่น้ำเสียประเภทนี้ ซึ่งอาจช่วยให้ระบบบำบัดมี

ประสิทธิภาพเพิ่มขึ้น นอกจานั้น สามารถทำให้เกิดการผลิตก้าวีวภาพด้วย ซึ่งผู้วิจัยได้ลองทำการทดลองในช่วงสุดท้ายเมื่อปิดการทดลอง (ช่วงแรก ก่อนที่จะทำการทดลองเพิ่มเติม) โดยการเพิ่มปริมาณซีโอดีให้แก่น้ำเสีย ด้วยน้ำเสียสังเคราะห์พบว่า เกิดการผลิตก้าวีวภาพขึ้น

5. การทดลองอาจใช้วัสดุตัวกลางอื่นที่มีพื้นผิวเพิ่มขึ้น อาจช่วยเพิ่มประสิทธิภาพในการบำบัด

6. ทำการทดลองโดยใช้ระบบบำบัดน้ำเสียแบบไร้อากาศระบบอื่น เพื่อบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมป็อตโรเคนีตันทาง ประเทศไทยนี้

รายการอ้างอิง

ภาษาไทย

- จิตราเทพ ประสิทธิ์อยู่ศิล. ประสิทธิภาพการกำจัดโคไอลฟอร์มเบคที่เรียบในน้ำเสียจากถังเกราะโดยใช้เครื่องกรองไร้ออกซีเจนที่มีตัวกลางครึ่งถังจำ. วิทยานิพนธ์ปริญญาบัณฑิต ภาควิชาชีวกรรมสิ่งแวดล้อม บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย , 2534.
- ธารา เศ พงษ์สาระนันทกุล. การบำบัดน้ำเสียความเข้มข้นสูงด้วยถังกรองไร้อากาศที่มีตัวกลางเม็ดพลาสติกโดยน้ำ. วิทยานิพนธ์ปริญญาบัณฑิต ภาควิชาชีวกรรมสิ่งแวดล้อม บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย , 2540.
- บุญสิน ศุภัควงศ์. การใช้ถังกรองไร้อากาศทำความสะอาดน้ำโดยกรองจากบ้านพักอาศัย. วิทยานิพนธ์ปริญญาบัณฑิต ภาควิชาชีวกรรมสิ่งแวดล้อม บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย , 2521.
- มั่นสิน ตันตระเวศร์. การบำบัดน้ำเสียด้วยกระบวนการไร้ออกซีเจน. เอกสารฝึกอบรมการสุขาภิบาลและสิ่งแวดล้อมอุดสาหกรรม คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย,2536
- โรมรัน ศรีสัมฤทธิ์. การศึกษาเบื้องต้นในการผลิตก๊าซชีวภาพจากเครื่องกรองไร้ออกซีเจนที่ใช้สาอินทรีย์สุดเป็นตัวกลาง. วิทยานิพนธ์ปริญญาบัณฑิต ภาควิชาชีวกรรมสิ่งแวดล้อม บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย , 2540.
- ศุนย์วิจัยเศรษฐศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย , บริษัทเงินทุนอุตสาหกรรมจำกัด และบริษัท วิศวกรรมอุตสาหกรรม จำกัด. ความรู้เบื้องต้นเกี่ยวกับอุดสาหกรรมปีโตรเคมี,2540
- อนุตร เปียงแก้ว. การควบคุมระดับการเกิดชัลเฟต์ริดักชันด้วยปริมาณชัลเฟตและชนิดของเหลวคาร์บอน. วิทยานิพนธ์ปริญญาบัณฑิต ภาควิชาชีวกรรมสิ่งแวดล้อม บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, 2542.
- อรุณี ศุภสินสาธิ. ก๊าซชีวภาพจากการบำบัดน้ำเสียโรงเบียร์ด้วยระบบ UASB. สิ่งแวดล้อม ปีที่ 1 ฉบับที่ 5 (กันยายน – ตุลาคม, 2539) : 30-36.

ภาษาอังกฤษ

- Allaoui , K. and Forster , C.F. An Examination of Different Support Media in Relation to the Start-up Anaerobic Expanded Bed Reactors. Environmental Technology . ,

Vol.15 (1994) : 887-894

Bitton G. Wastewater Microbiology. New York,USA.:Wiley-Liss Inc.,1994

Borja ,R.;and Banks,C.J. Comparison of an Anaerobic filter and Anaerobic Fluidized Bed Reactor Treating Palm Oil Mill Effluent. Process Biochemistry ,Vol.30, No.6 (1995) : 511-521.

Britz , T.J. , Noeth , C. and Lategan , P.M. Nitrogen and Phosphate Requirements for the Anaerobic Digestion of a Petrochemical Effluent. Water Research , Vol. 22 , No.2 (1988) : 163-169

Callado N.H. and Foresti E. Response of an upflow anaerobic sludge blanket (UASB) reactor to increasing sulfate concentrations. 47th Purdue Industrial Waste Conference Proceedings. (1992) :437-443

Canovas -Diaz ,M. and Howell ,J.A. Stratified Ecology Techniques in the Startup of an Anaerobic Downflow Fixed Film Percolating Reactor. Biotechnology and Bioengineering , Vol.30 , August (1987) :289-296

Fajardo , C. , Guyot ,J.P. , Macarie , H. and Monroy , O. Inhibition of Anaerobic Digestion by Terephthalic Acid and its Aromatic by products. Water science and Technology , Vol.36 , No. 6-7 (1997) :83-90

Garcia-Calderon , D. ,Buffiere, P. , Moletta , R. and Elmaleh , S. Influence of Biomass Accumulation on Bed Expansion Characteristics of a Down-Flow Anaerobic Fluidize-Bed Reactor. Biotechnology and Bioengineering , Vol.57 , No.2 ,January (1998) :136-144

Garcia-Calderon , D. ,Buffiere, P. , Moletta , R. and Elmaleh , S. Anaerobic Digestion of Wine Distillery Wastewater in Down-flow Fluidized Bed. Water Research , Vol.32 , No.12 (1998) : 3593-3600

Harada H., Uemura S. and Komonoi K. Interaction between sulfate reducing bacteria and methane producing bacteria in UASB reactors fed with low strength wastes containing different levels of sulfate. Water Research , Vol.28, No.2 (1994) : 355-367

Isa Z.,Grusenmeyer S. and Verstraete W. Sulfate reduction relative to methane production in high-rate anaerobic digestion : microbiol aspects. Applied and Environmental Microbiology. Vol.51 , No.3 (1986) : 572-579

- Jones , H.R. Environmental Control in the Organic and Petrochemical Industries 1971.
USA : Noyes Data Corporation.,1971.
- Jules B. van Lier . and Gatze Lettinga. 49 Permanent Increase of The Process Temperature of Mesophilic Upflow Anaerobic Sludge Bed (UASB) Reactors to 46, 55 ,64 and 75 $^{\circ}$ C. 47th Purdue Industrial Waste Conference Proceedings. (1992) : 445-459
- Kwong T. S. and Fang H. H. P. Anaerobic degradation of comstarch in wastewater in two upflow reactor. Journal of Environmental Engineering 122 (1996) : 9-17
- Malind JF. and Poland FG. Design of anaerobic processes for the treatment of industrial and municipal waste. Technomic Publishing Company, USA ,1992
- Macarie , H. ,Noyola , A. and Guyot , J.P. Anaerobic Treatment of a Petrochemical Wastewater from a Terephthalic Acid Plant . Water Science and Technology . Vol. 25 , No. 7 (1992) : 223-235
- McCarty P.L. Anaerobic waste treatment fundamental. (Public Work,Texas_,897 p.,1964. Metcalf and Eddy. Wastewater Engineering Treatment , Disposal and Reuse. 3rd-ed. Singapore : McGraw-Hill Book Company Inc., 1995
- Nel , L.H. , De Haast , J. and Britz , T.J. Anaerobic Digestion of a Petrochemical Effluent Using an Upflow Anaerobic Sludge Blanket Reactor. Biotechnology Letters . ,Vol.68 , No.11 (1984) : 741-746
- Nel , L.H. and Britz , T.J. The Influence of Different Substrate pH values on the Performance of a Downflow Anaerobic Fixed Bed Reactor Treating a Petrochemical Effluent. Biotechnology Letters . ,Vol.8 , No.4 (1986) : 293-298
- Ngo H.H. and Vigeneswaran S. Application of Downflow Floating Medium Flocculation/Prefilter (Off) - Coarse Sand Filter (CSF) in Nutrient removal. Water Science and Technology . , Vol.33 , No. 8 (1996) : 63-70
- Park T.J. , Lee K.H. , Kim D.S. and Kim C.W. Petrochemical Wastewater Treatment with Aerated Submerged Fixed-Film Reactor (ASFFR) under High Organic Loading Rate. Water Science and Technology . , Vol.34 , No.10 (1996) : 9-16
- Schonberg J., Bhattacharya K., Madura L., Mason H. and Conway A. Evaluation of Anaerobic treatment of selected petrochemical wastes. Journal of Hazardous Materials . 54 (1997) : 47-63

- Sharma S. , Ramakrishna C. , Desai ,J.D. and Bhatt N.M. Anaerobic Biodegradation of a Petrochemical Waste-water Using Biomass Support Particles. Applied Microbiology and Biotechnology. , Vol.40 , No.5 (1993) : 768-771
- Pavlostathis G. , Beydili , Misra, Prytula and Yeh. Anaerobic processs. Water Environment Research. ,Vol.69,No.4 (1997) : 500-521
- Tail S.J. and Friedman A.A. Anaerobic Rotating Biological Contactor for Carbonaceous Wastewater. J.WPCF, Vol. 52 , No.8 (1980) : 2257-2269
- Visser A. Anaerobic treatment of sulfate containing wastewater. International Training Course on Anaerobic and Low Cost Treatment of Wastewater and Wastes. 10 to 21 October, 1994, Asian Institute of Technology. Thailand,1994.
- Yada M. , Kitagawa M. and Miyaji Y. Long term competition between sulfate-reducing bacteria and methane producing bacteria for acetate in anaerobic biofilm. Water Research. Vol. 21 , No.2 (1987) :1547-1556



ภาคนวก ก.

สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ก.1 ผลการทดลองของถังกรองไส้อากาศที่อัดตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.58 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปัจจุบัน 1)

วันที่	วัน/เดือน/ปี	COD (mg/l)		%COD removed	pH		ORP (mv)	temp °C
		Inf.	Eff.		Inf.	Eff.		
1	26/8/42	1288	84	93.50	6.85	7.38	-225	28.0
2	27/8/42	-	194	84.93	6.89	7.38	-	28.2
3	28/8/42	1491	118	92.07	-	6.68	-	27.6
4	30/8/42	-	141	90.54	-	7.71	-	27.0
5	31/8/42	-	127	91.48	-	7.54	-	26.8
6	1/9/42	-	145	90.27	-	7.42	-	28.5
7	2/9/42	-	130	91.28	-	7.44	-	28.1
8	6/9/42	818	120	85.33	-	7.36	-242	27.5
9	7/9/42	1118	156	86.05	-	7.27	-	26.8
10	9/9/42	-	244	78.18	-	7.36	-	27.3
11	10/9/42	-	186	83.36	-	7.33	-	27.0
12	13/9/42	788	-	-	-	7.59	-261	25.0
13	14/9/42	-	108	86.29	-	7.50	-	26.5
14	15/9/42	-	199	74.75	-	-	-	-
15	16/9/42	1238	300	75.77	-	-	-	-
16	18/9/42	1500	278	81.47	-	-	-	-
17	20/9/42	1088	143	86.86	-	-	-	-
18	21/9/42	-	128	88.24	-	-	-248	-
19	22/9/42	-	195	82.08	-	-	-	-
20	23/9/42	-	281	74.17	-	7.71	-	28.1
21	24/9/42	-	229	78.95	-	-	-	-
22	27/9/42	886	211	76.19	-	-	-	-
23	28/9/42	-	169	80.93	-	7.68	-	27.9
24	29/9/42	-	141	84.09	-	-	-	-
25	30/9/42	-	194	78.10	-	-	-237	-
26	2/10/42	-	228	74.27	-	-	-	-

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ตาราง ก.2 ผลการทดลองของถังกรองไร้อากาศที่อัตราการบรรเทาทุกสารอินทรีย์ 0.87 กก./ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 1)

วันที่	วัน/เดือน/ปี	COD (mg/l)		%COD removed	pH		Oil&Grease (mg/l)		ORP (mv)	temp ⁰ C
		Inf.	Eff.		Inf.	Eff.	Inf.	Eff.		
1	4/10/42	1130	153	86.44	6.85	7.51	-	-	-	27.1
2	5/10/42	-	198	82.51	-	7.55	-	-	-	26.3
3	6/10/42	-	191	83.13	-	7.12	-	-	-230	28.0
4	7/10/42	-	198	82.51	-	7.42	-	-	-	27.6
5	8/10/42	-	247	78.13	-	7.54	-	-	-	28.0
6	9/10/42	-	191	83.13	-	-	-	-	-	-
7	11/10/42	-	169	85.01	-	7.61	25.0	5.5	-	28.1
8	12/10/42	-	191	83.13	-	7.53	-	-	-	27.9
9	13/10/42	-	169	85.01	-	7.45	-	4.0	-247	27.6
10	14/10/42	-	175	84.52	-	7.42	-	-	-	27.8
11	15/10/42	-	154	86.35	-	-	-	-	-	-
12	16/10/42	-	195	82.71	-	7.37	-	-	-	27.9
13	18/10/42	-	154	86.35	-	7.39	27.0	3.0	-	28.2
14	20/10/42	-	168	85.13	-	7.43	-	-	-253	27.8
15	21/10/42	-	161	85.74	-	7.41	-	-	-	27.6
16	26/10/42	-	-	-	-	-	-	1.5	-	-
17	29/10/42	-	-	-	-	7.34	-	-	-	24.5
18	2/11/42	-	-	-	-	-	-	3.5	-244	-
19	9/11/42	-	-	-	-	-	-	2.0	-	-
20	10/11/42	-	-	-	-	7.18	-	-	-	27.5
21	12/11/42	-	-	-	-	-	-	3.0	-	-
22	13/11/42	-	141	87.56	-	7.36	-	-	-261	27.2
23	29/11/42	-	160	85.84	-	7.41	45.5	13.5	-267	27.4
24	30/11/42	-	168	85.13	-	-	-	-	-	-

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ตาราง ก.3 ผลการทดลองของถังกรองเรืออากาศที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.67 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 1)

วันที่	วัน/เดือนปี	COD (mg/l)		%COD removed	pH		Oil&Grease (mg/l)		ORP (mv)	temp °C
		Inf.	Eff.		Inf.	Eff.	Inf.	Eff.		
1	2/12/42	680	163	76.04	-	-	23.0	10.5	-	-
2	3/12/42	-	-	-	-	-	-	8.0	-	-
3	4/12/42	-	-	-	-	-	-	15.5	-	-
4	7/12/42	-	-	-	7.14	7.95	-	-	-	25.9
5	8/12/42	-	120	82.35	-	7.45	-	8.5	-259	25.3
6	9/12/42	-	129	81.09	-	7.48	-	-	-	24.4
7	12/12/42	-	120	82.35	-	7.46	-	-	-	26.0
8	14/12/42	-	103	84.87	-	7.33	-	-	-	26.6
9	15/12/42	-	103	84.87	-	7.22	-	-	-280	26.8
10	17/12/42	-	88	87.06	-	-	-	-	-	-
11	21/12/42	-	104	84.71	-	-	27.0	5.5	-	-
12	22/12/42	655	136	79.24	7.2	7.4	-	0.5	-265	24.2
13	23/12/42	-	112	82.90	-	7.52	-	-	-	22.4
14	26/12/42	-	-	-	-	7.64	-	-	-	22.3
15	27/12/42	-	112	82.90	-	-	-	-	-	-
16	28/12/42	-	96	85.34	-	-	-	-	-	-
17	29/12/42	-	-	-	-	7.28	-	-	-252	23.5
18	30/12/42	-	96	85.34	-	-	-	-	-	-
19	3/1/43	-	-	-	-	8.17	-	-	-	27.7
20	5/1/43	-	88	86.56	-	7.42	16.5	1.5	-	27.3
21	10/1/43	650	104	84.00	-	7.4	-	-	-235	27.5
22	12/1/43	-	-	-	-	7.57	-	-	-	27.6
23	13/1/43	-	-	-	-	7.54	18.0	3.5	-	27.8

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ตาราง ก.4 ผลการทดลองของถังกรองไร์คากาสที่อัตราการเบรรุกสารอินทรีย์ 0.95 กก.ตีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 1)

วันที่	วัน/เดือน/ปี	COD (mg/l)		%COD removed	pH		Oil&Grease (mg/l)		ORP (mv)	temp °C
		Inf.	Eff.		Inf.	Eff.	Inf.	Eff.		
1	14/1/43	625	110	82.40	-	7.42	-	-	-	27.8
2	17/1/43	-	125	80.00	7.45	6.94	-	-	-	28.1
3	18/1/43	-	-	-	-	7.44	-	-	-	27.8
4	19/1/43	-	130	79.20	-	7.36	-	-	-285	28.0
5	21/1/43	-	-	-	7.23	6.92	-	-	-	27.5
6	24/1/43	-	-	-	-	7.05	-	-	-	27.5
7	28/1/43	621	120	80.67	7.33	7.44	30.5	7.5	-342	25.1
8	29/1/43	-	132	78.67	-	7.50	-	-	-	25.1
9	31/1/43	-	124	80.01	-	7.36	-	6.0	-	26.2
10	1/2/43	-	108	82.66	-	7.48	-	-	-	25.5
11	2/2/43	560	164	70.71	-	7.50	-	5.5	-332	25.2
12	4/2/43	-	168	70.00	-	7.50	-	-	-	27.0
13	7/2/43	-	220	60.71	-	7.10	-	-	-	28.0
14	9/2/43	-	200	64.29	6.39	7.39	-	-	-327	27.3
15	10/2/43	-	136	75.71	-	7.36	-	-	-	26.6
16	11/2/43	-	-	-	-	7.42	28.5	3.0	-	27.7
17	12/2/43	-	168	70.00	-	7.40	-	-	-	27.6
18	16/2/43	-	160	71.43	-	7.44	-	-	-329	27.6
19	18/2/43	-	184	67.14	-	7.64	-	-	-	28.1
20	23/2/43	-	136	75.71	-	7.63	-	2.0	-	28.0
21	27/2/43	-	-	-	-	7.62	24.0	4.5	-	26.5
22	28/2/43	-	192	65.71	-	7.71	-	-	-315	28.2
23	29/2/43	-	136	75.71	-	7.52	-	-	-	26.8
24	1/3/43	580	120	78.57	-	7.53	-	5.0	-	25.4
25	10/3/43	-	-	-	-	7.53	-	1.5	-311	29.1
26	13/3/43	-	-	-	-	7.33	-	-	-	28.4

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ตาราง ก.5 ผลการทดลองของถังกรองไร้อากาศที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 1.20 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 1)

วันที่	วัน/เดือน/ปี	COD (mg/l)		%COD removed	pH		Oil&Grease (mg/l)		ORP (mv)	temp $^{\circ}$ C
		Inf.	Eff.		Inf.	Eff.	Inf.	Eff.		
1	18/3/43	-	-	-	6.74	7.61	-	-	-	29.4
2	20/3/43	771	154	79.99	-	7.44	50.5	6.5	-	29.6
3	21/3/43	-	-	-	6.81	7.57	-	-	-	26.7
4	23/3/43	-	129	83.24	6.88	7.48	-	4.5	-351	31.6
5	24/3/43	-	129	83.24	-	7.31	-	-	-	26.8
6	28/3/43	-	129	83.24	-	7.43	-	-	-340	29.1
7	29/3/43	-	129	83.24	-	7.39	-	-	-	28.0
8	3/4/43	685	142	79.33	6.75	7.14	38.0	2.5	-334	29.2
9	4/4/43	-	140	79.55	-	7.27	-	-	-	30.3
10	20/4/43	693	50	92.78	6.81	7.47	-	-	-	29.5
11	24/4/43	-	136	80.38	-	7.44	-	-	-	30.3
12	25/4/43	703	133	81.08	-	7.37	-	-	-338	29.2
13	26/4/43	-	-	-	-	7.48	-	-	-	29.3
14	27/4/43	-	-	-	6.77	7.57	-	-	-	30.2
15	28/4/43	-	145	79.37	-	7.64	-	-	-	29.6

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ตาราง ก.6 ผลการทดลองของถังกรองไนโตรเจนที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.87 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 2)

วันที่	วัน/เดือน/ปี	COD (mg/l)		%COD removed	pH		Oil&Grease (mg/l)		ORP (mv)	temp °C
		Inf.	Eff.		Inf.	Eff.	Inf.	Eff.		
1	26/8/42	1288	124	90.41	6.85	7.57	-	-	-260	28.0
2	27/8/42	-	168	86.98	6.89	7.17	-	-	-	28.2
3	28/8/42	1491	136	90.85	-	7.20	-	-	-	27.6
4	30/8/42	-	136	90.85	-	7.23	-	-	-	27.0
5	31/8/42	-	118	92.07	-	7.33	-	-	-	26.8
6	1/9/42	-	145	90.24	-	7.29	-	-	-	28.5
7	2/9/42	-	130	91.31	-	7.30	-	-	-	28.1
8	6/9/42	818	135	83.56	-	7.33	-	-	-255	27.5
9	7/9/42	1118	200	82.11	-	7.20	-	-	-	26.8
10	9/9/42	-	165	85.26	-	7.26	-	-	-	27.3
11	10/9/42	-	179	83.98	-	7.34	-	-	-	27.0
12	13/9/42	788	-	-	-	7.37	-	-	-273	25.0
13	14/9/42	-	143	81.81	-	7.41	-	-	-	26.5
14	15/9/42	-	214	72.87	-	-	-	-	-	-
15	16/9/42	-	-	-	-	-	-	-	-	-
16	18/9/42	-	-	-	-	-	-	-	-	-
17	20/9/42	1088	-	-	-	-	-	-	-	-
18	21/9/42	-	203	81.38	-	-	-	-	-289	-
19	22/9/42	-	-	-	-	-	-	-	-	-
20	23/9/42	-	222	79.63	-	7.41	-	-	-	28.1
21	24/9/42	-	218	79.96	-	-	-	-	-	-
22	27/9/42	886	-	-	-	-	-	-	-	-
23	28/9/42	-	184	79.29	-	7.80	45.5	13.5	-	27.9
24	29/9/42	-	168	81.04	-	-	-	-	-	-
25	30/9/42	-	-	-	-	-	-	-	-281	-
26	2/10/42	-	-	-	-	-	-	-	-	-
27	5/10/42	-	-	-	-	7.75	-	-	-	26.3
28	6/10/42	1130	181	83.98	-	7.70	-	-	-	28.0
29	7/10/42	-	-	-	-	7.64	-	-	-296	27.6

ตาราง ก.6 (ต่อ)

วันที่	วัน/เดือน/ปี	COD (mg/l)		%COD removed	pH		Oil&Grease (mg/l)		ORP (mv)	temp $^{\circ}$ C
		Inf.	Eff.		Inf.	Eff.	Inf.	Eff.		
30	8/10/42	-	-	-	-	7.67	-	-	-	28.0
31	9/10/42	-	-	-	-	-	-	-	-	-
32	11/10/42	-	-	-	-	7.61	25.0	5.0	-	28.1
33	12/10/42	-	212	81.26	-	7.57	-	-	-	27.9
34	13/10/42	-	-	-	-	-	-	6.0	-293	-
35	14/10/42	-	175	84.52	-	7.55	-	-	-	27.8
36	15/10/42	-	-	-	-	-	-	-	-	-
37	16/10/42	-	-	-	-	7.52	-	-	-	27.9
38	18/10/42	-	-	-	-	7.43	-	2.5	-	28.2
39	20/10/42	-	-	-	-	7.47	-	-	-311	27.8
40	21/10/42	-	209	81.50	-	7.42	-	-	-	27.6
41	26/10/42	-	-	-	-	-	-	3.0	-	-
42	29/10/42	-	-	-	-	7.34	-	-	-	24.5
43	2/11/42	-	-	-	-	-	-	1.0	-305	-
44	9/11/42	-	-	-	-	-	-	4.5	-	-
45	10/11/42	-	-	-	-	7.45	-	-	-	27.5
46	12/11/42	-	-	-	-	-	-	5.5	-	-
47	13/11/42	-	175	84.52	-	7.49	-	-	-316	27.2
48	29/11/42	-	160	85.84	-	7.51	45.5	18.0	-310	27.4
49	30/11/42	-	152	86.55	-	-	-	-	-	-

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ตาราง ก.7 ผลการทดลองของถังกรองไส้อากาศที่อัตราการบรรเทาอินทรีย์ 0.83 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังบุภิกรรณ์ 2)

วันที่	วัน/เดือน/ปี	COD (mg/l)		%COD removed	pH		Oil&Grease (mg/l)		ORP (mv)	temp $^{\circ}\text{C}$
		Inf.	Eff.		Inf.	Eff.	Inf.	Eff.		
1	2/12/42	680	154	77.31	-	-	23.00	5.50	-	-
2	3/12/42	-	-	-	-	-	-	7.40	-	-
3	4/12/42	-	129	81.09	-	-	-	3.20	-	-
4	7/12/42	-	-	-	7.14	7.53	-	-	-	25.9
5	8/12/42	-	137	79.84	-	7.56	-	-	-323	25.3
6	9/12/42	-	142	79.12	-	7.52	-	-	-	24.4
7	12/12/42	-	150	77.94	-	7.26	-	-	-	26.0
8	14/12/42	-	111	83.62	-	7.50	-	-	-	26.6
9	15/12/42	-	94	86.13	-	7.48	-	-	-331	26.8
10	17/12/42	-	104	84.71	-	-	-	-	-	-
11	21/12/42	-	120	82.35	-	-	27.00	1.50	-	-
12	22/12/42	655	120	81.68	7.2	7.33	-	2.50	-328	24.2
13	23/12/42	-	114	82.60	-	7.46	-	-	-	22.4
14	26/12/42	-	-	-	-	7.42	-	-	-	22.3
15	27/12/42	-	88	86.56	-	-	-	-	-	-
16	28/12/42	-	120	81.68	-	-	-	-	-	-
17	29/12/42	-	-	-	-	7.51	-	-	-320	23.5
18	30/12/42	-	129	80.31	-	-	-	-	-	-
19	3/1/43	-	-	-	-	7.19	-	-	-	27.7
20	5/1/43	-	132	79.85	-	7.52	16.50	1.00	-	27.3
21	10/1/43	650	140	78.46	-	7.56	-	-	-344	27.5
22	12/1/43	-	-	-	-	7.52	-	-	-	27.6
23	13/1/43	-	-	-	-	7.55	18.00	5.00	-	27.8

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ตาราง ก.8 ผลการทดลองของถังกรองไส้อากาศที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 1.11 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 2)

วันที่	วัน/เดือน/ปี	COD (mg/l)		%COD removed	pH		Oil&Grease (mg/l)		ORP (mv)	temp °C
		Infl.	Eff.		Infl.	Eff.	Infl.	Eff.		
1	14/1/43	625	128	79.52	-	7.44	-	-	-	27.8
2	17/1/43	-	120	80.80	7.45	7.06	-	-	-	28.1
3	18/1/43	-	-	-	-	7.35	-	-	-	27.8
4	19/1/43	-	140	77.60	-	7.31	-	-	-328	28.0
5	21/1/43	-	-	-	7.23	7.23	-	-	-	27.5
6	24/1/43	-	-	-	-	7.12	-	-	-	27.5
7	28/1/43	621	128	79.33	7.33	7.39	30.5	10.5	-382	25.1
8	29/1/43	-	108	82.66	-	7.50	-	-	-	25.1
9	31/1/43	-	116	81.33	-	7.32	-	8.0	-	26.2
10	1/2/43	-	108	82.66	-	7.41	-	-	-	25.5
11	2/2/43	560	53	90.57	-	7.42	-	5.5	-346	25.2
12	4/2/43	-	104	81.43	-	7.54	-	-	-	27.0
13	7/2/43	-	208	62.86	-	7.13	-	-	-	28.0
14	9/2/43	-	144	74.29	6.39	7.48	-	-	-323	27.3
15	10/2/43	-	168	70.00	-	7.27	-	-	-	26.6
16	11/2/43	-	-	-	-	7.94	28.5	7.0	-	27.7
17	12/2/43	-	144	74.29	-	7.46	-	-	-	27.6
18	16/2/43	-	176	68.57	-	7.65	-	-	-330	27.6
19	18/2/43	-	160	71.43	-	7.48	-	-	-	28.1
20	23/2/43	-	160	71.43	-	7.73	-	4.0	-	28.0
21	27/2/43	-	-	-	-	7.78	24.0	6.5	-	26.5
22	28/2/43	-	160	71.43	-	7.33	-	-	-327	28.2
23	29/2/43	-	136	75.71	-	7.38	-	-	-	26.8
24	1/3/43	580	120	78.57	-	7.89	-	2.5	-	25.4
25	10/3/43	-	-	-	-	7.81	-	3.0	-324	29.1
26	13/3/43	-	-	-	-	7.70	-	-	-	28.4

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ตาราง ก.9 ผลการทดลองของถังกรองไส้อากาศที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 1.78 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 2)

วันที่	วัน/เดือน/ปี	COD (mg/l)		%COD removed	pH		Oil&Grease (mg/l)		ORP (mv)	temp °C
		Inf.	Eff.		Inf.	Eff.	Inf.	Eff.		
1	18/3/43	-	-	-	6.74	7.58	-	-	-	29.4
2	20/3/43	771	154	79.99	-	7.48	50.5	3.5	-	29.6
3	21/3/43	-	-	-	-	7.43	-	-	-	26.7
4	23/3/43	-	154	80.04	-	6.92	-	10.5	-331	31.6
5	24/3/43	-	179	76.85	-	7.28	-	-	-	26.8
6	28/3/43	-	129	83.24	-	7.24	-	-	-332	29.1
7	29/3/43	-	142	81.65	-	7.15	-	-	-	28.0
8	3/4/43	685	179	73.93	6.75	7.22	38	7.5	-321	29.2
9	4/4/43	-	162	76.34	-	7.25	-	-	-	30.3
10	20/4/43	693	79	88.65	6.81	7.44	-	-	-	29.5
11	24/4/43	-	132	80.95	-	7.45	-	-	-	30.3
12	25/4/43	703	142	79.80	-	7.48	-	-	-308	29.2
13	26/4/43	-	-	-	-	7.59	-	-	-	29.3
14	27/4/43	-	-	-	-	7.37	-	-	-	30.2
15	28/4/43	-	154	78.09	-	7.24	-	-	-	29.6

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ตาราง ก.10 ผลการทดลองของถังกรองไร์อากาศที่ขัดรวมภาระทุกสารอินทรี 2.5 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 1)

วันที่	วันเดือนปี	COD (mg/l)		%COD removed	pH		Oil&Grease (mg/l)		ORP (mv)	Temp (°C)
		Inf.	Eff.		Inf.	Eff.	Inf.	Eff.		
1	13/12/43	1136	590	48.06	7.78	7.35	36.0	3.5	-365	27.1
2	14/12/43	1050	406	61.33	-	7.52	-	-	-356	27.5
3	15/12/43	-	314	70.10	-	7.28	-	-	-339	26.7
4	18/12/43	-	-	-	-	7.52	-	-	-338	28.2
5	19/12/43	-	368	64.95	7.75	7.42	-	-	-340	27.2
6	20/12/43	-	397	62.19	-	6.95	-	-	-339	28.8
7	21/12/43	-	329	68.67	7.38	6.95	-	-	-337	28.8
8	22/12/43	-	-	-	7.54	6.98	-	-	-313	28.8
9	23/12/43	873	346	60.37	-	7.20	-	-	-313	26.8
10	24/12/43	-	-	-	-	7.09	32.0	6.5	-315	25.9
11	27/12/43	775	588	24.13	-	7.07	-	3.4	-314	25.6
12	28/12/43	-	-	-	-	7.00	-	-	-312	25.4
13	2/1/44	-	-	-	7.46	6.79	-	-	-346	28.0
14	3/1/44	-	384	50.45	-	6.99	-	-	-348	27.2
15	4/1/44	-	-	-	-	7.22	-	-	-357	26.7
16	5/1/44	664	252	62.05	7.60	7.14	34.0	3.5	-342	26.6

สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ก.10 (ต่อ)

วันที่	วันเดือนปี	Sulfate (mg/l)		Sulfide (mg/l)	Alk (mg/l as CaCO ₃)		VFA (mg/l as CaCO ₃)	
		Inf.	Eff.	Eff.	Inf.	Eff.	Inf.	Eff.
1	13/12/43	965	804	4.9	-	-	-	-
2	14/12/43	-	-	-	-	-	-	-
3	15/12/43	853	450	-	-	-	-	-
4	18/12/43	917	804	-	-	-	-	-
5	19/12/43	-	-	-	-	-	-	-
6	20/12/43	850	500	0.4	-	-	-	-
7	21/12/43	875	824	1.8	-	-	-	-
8	22/12/43	-	-	-	-	-	-	-
9	23/12/43	-	-	-	224	410	125	172
10	24/12/43	1000	565	2.7	250	470	164	338
11	27/12/43	-	-	-	-	-	-	-
12	28/12/43	1300	800	1.8	258	430	142	266
13	2/1/44	-	-	-	394	478	138	296
14	3/1/44	975	500	0.3	240	472	124	282
15	4/1/44	850	500	0.7	320	394	118	176
16	5/1/44	-	-	0.1	336	400	158	178

หมายเหตุ - เม็ดหินกรวดทรายที่

ตาราง ก.11 ผลการทดลองของถังกรองไร์อากาศที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 3.0 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 2)

วันที่	วันเดือนปี	COD (mg/l)		%COD removed	pH	il&Grease (mg/l)		ORP (mv)	Temp (°C)
		Inf.	Eff.		Inf.	Eff.			
1	13/12/43	1136	649	42.87	7.78	36.0	4	-352	27.1
2	14/12/43	1050	379	63.90	-	-	-	-347	27.5
3	15/12/43	-	425	59.52	-	-	-	-343	26.7
4	18/12/43	-	-	-	-	-	-	-341	28.2
5	19/12/43	-	426	59.43	7.75	-	-	-345	27.2
6	20/12/43	-	484	53.90	-	-	-	-345	28.8
7	21/12/43	-	465	55.71	7.38	-	-	-344	28.8
8	22/12/43	-	-	-	7.54	-	-	-312	28.8
9	23/12/43	873	432	50.52	-	-	-	-343	26.8
10	24/12/43	-	-	-	-	32	4.5	-329	25.9
11	27/12/43	775	609	21.42	-	-	6.3	-326	25.6
12	28/12/43	-	-	-	-	-	-	-321	25.4
13	2/1/44	-	-	-	7.46	-	-	-334	28.0
14	3/1/44	-	366	52.77	-	-	-	-337	27.2
15	4/1/44	-	384	50.45	-	-	-	-331	26.7
16	5/1/44	664	290	56.33	7.60	34	3.0	-328	26.6

สถาบันวิทยบริการ
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ก.11 (ต่อ)

วันที่	วัน/เดือน/ปี	Sulfate (mg/l)		Sulfide (mg/l)	Alk (mg/l as CaCO ₃)		VFA (mg/l as CaCO ₃)	
		Inf.	Eff.	Eff.	Inf.	Eff.	Inf.	Eff.
1	13/12/43	965	896	1.5	-	-	-	-
2	14/12/43	-	-	-	-	-	-	-
3	15/12/43	853	450	-	-	-	-	-
4	18/12/43	917	896	-	-	-	-	-
5	19/12/43	-	-	-	-	-	-	-
6	20/12/43	850	405	0.93	-	-	-	-
7	21/12/43	875	800	1.2	-	-	-	-
8	22/12/43	-	-	-	-	-	-	-
9	23/12/43	-	-	-	224	326	125	198
10	24/12/43	1000	875	2.5	250	380	164	250
11	27/12/43	-	-	-	-	-	-	-
12	28/12/43	1300	750	1.3	258	393	142	206
13	2/1/44	-	-	-	394	442	138	250
14	3/1/44	975	750	0.3	240	374	124	188
15	4/1/44	850	500	0.3	320	368	118	162
16	5/1/44	-	-	0.7	336	362	158	144

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ภาคผนวก ๖.

ตาราง ข.1 สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆ ที่อัตราภาวะบรรทุกสารอินทรีช 0.58 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 1)

ตัวแปร		น้ำเสีย	น้ำทิ้ง
พีโอดี	เฉลี่ย	6.87	7.59
	ค่าเบี่ยงเบน	0.03	25
	จำนวนตัวอย่าง	2	15
อุณหภูมิ ($^{\circ}\text{C}$)	เฉลี่ย	-	27.35
	ค่าเบี่ยงเบน	-	0.9
	จำนวนตัวอย่าง	-	15
ออการ์พ (มลพิโลลท์)	เฉลี่ย	-	-242
	ค่าเบี่ยงเบน	-	5
	จำนวนตัวอย่าง	-	5
ซีโอดี (มก./ล.)	เฉลี่ย	1135	178
	ค่าเบี่ยงเบน	269	58
	จำนวนตัวอย่าง	9	25
ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี (%)	เฉลี่ย	-	84.03
	ค่าเบี่ยงเบน	-	6.04
	จำนวนตัวอย่าง	-	25

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ข.2 สูปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆ ที่อัตราการบรรทุกสารอินทรีย์ 0.87 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ลังปฏิกรณ์ 1)

	ตัวแปร	น้ำเสีย	น้ำทิ้ง
พีเอช	เฉลี่ย	6.85	7.41
	ค่าเบี่ยงเบน	0	0.124
	จำนวนตัวอย่าง	1	17
อุณหภูมิ (°C)	เฉลี่ย	-	27.44
	ค่าเบี่ยงเบน	-	0.88
	จำนวนตัวอย่าง	-	17
ไอโซร์ฟ (มิลลิไวลท์)	เฉลี่ย	-	-250
	ค่าเบี่ยงเบน	-	13.14
	จำนวนตัวอย่าง	-	6
ไขมันและน้ำมัน (มก./ล.)	เฉลี่ย	32.5	4.5
	ค่าเบี่ยงเบน	11.3	3.8
	จำนวนตัวอย่าง	3	8
ซีโอดี (มก./ล.)	เฉลี่ย	1130	177
	ค่าเบี่ยงเบน	0	25
	จำนวนตัวอย่าง	1	18
ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี (%)	เฉลี่ย	-	84.35
	ค่าเบี่ยงเบน	-	2
	จำนวนตัวอย่าง	-	18

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

สถาบันวิทยบริการ
ศุภลักษณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ข.3 สูบค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆ ที่อัตราการระเหยทุกสารอินทรีย์ 0.67 กก.ชีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 1)

ตัวแปร		น้ำเสีย	น้ำทิ้ง
ฟีโอดี	เฉลี่ย	7.17	7.52
	ค่าเบี่ยงเบน	0.04	0.25
	จำนวนตัวอย่าง	2	15
อุณหภูมิ (°C)	เฉลี่ย	-	25.69
	ค่าเบี่ยงเบน	-	1.92
	จำนวนตัวอย่าง	-	15
โอดาร์พี (มิลลิโกลท์)	เฉลี่ย	-	-258
	ค่าเบี่ยงเบน	-	16.57
	จำนวนตัวอย่าง	-	5
ไขมันและน้ำมัน (มก./ล.)	เฉลี่ย	21.1	6.69
	ค่าเบี่ยงเบน	4.8	5
	จำนวนตัวอย่าง	4	8
ชีโอดี (มก./ล.)	เฉลี่ย	662	112
	ค่าเบี่ยงเบน	16	20
	จำนวนตัวอย่าง	3	15
ประสิทธิภาพการกำจัดชีโอดี (%)	เฉลี่ย	-	83.31
	ค่าเบี่ยงเบน	-	3
	จำนวนตัวอย่าง	-	15

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ช.4 สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆ ที่อัตราการบรรทุกสารอินทรีย์ 0.95 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ดังปฏิกรณ์ 1)

ตัวแปร	น้ำเสีย	น้ำทิ้ง
พีเอช	เฉลี่ย	7.1
	ค่าเบี่ยงเบน	0.48
	จำนวนตัวอย่าง	4
อุณหภูมิ ($^{\circ}\text{C}$)	เฉลี่ย	-
	ค่าเบี่ยงเบน	-
	จำนวนตัวอย่าง	-
ออการ์พี (มิลลิโวลท์)	เฉลี่ย	-
	ค่าเบี่ยงเบน	-
	จำนวนตัวอย่าง	-
ไอกมันและน้ำมัน (มก./ล.)	เฉลี่ย	27.67
	ค่าเบี่ยงเบน	2.72
	จำนวนตัวอย่าง	3
ซีโอดี (มก./ล.)	เฉลี่ย	596
	ค่าเบี่ยงเบน	32
	จำนวนตัวอย่าง	4
ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี (%)	เฉลี่ย	-
	ค่าเบี่ยงเบน	-
	จำนวนตัวอย่าง	-

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ตาราง ๒.๕ สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆ ที่อัตราการระบรรทุกสารอินทรีย์ 1.20 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ดังปฏิกรณ์ ๑)

	ตัวแปร	น้ำเสีย	น้ำทิ้ง
พเขษ	เฉลี่ย	6.75	7.44
	ค่าเบี่ยงเบน	0.05	0.13
	จำนวนตัวอย่าง	6	15
อุณหภูมิ ($^{\circ}\text{C}$)	เฉลี่ย	-	29.25
	ค่าเบี่ยงเบน	-	1.25
	จำนวนตัวอย่าง	-	15
โอการฟี (มลลิโลลท์)	เฉลี่ย	-	-341
	ค่าเบี่ยงเบน	-	7.27
	จำนวนตัวอย่าง	-	4
ไขมันและน้ำมัน (มก./ล.)	เฉลี่ย	44.25	4.5
	ค่าเบี่ยงเบน	8.83	2
	จำนวนตัวอย่าง	2	3
ซีโอดี (มก./ล.)	เฉลี่ย	713	129
	ค่าเบี่ยงเบน	39	27
	จำนวนตัวอย่าง	4	11
ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี (%)	เฉลี่ย	-	82.31
	ค่าเบี่ยงเบน	-	3.86
	จำนวนตัวอย่าง	-	11

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ตาราง ข.6 สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆ ที่อัตราการระ述ทุกสารอินทรีย์ 0.87 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 2)

ตัวแปร		น้ำเสีย	น้ำทิ้ง
พีเอช	เฉลี่ย	6.87	7.44
	ค่าเบี่ยงเบน	0.03	0.17
	จำนวนตัวอย่าง	2	30
อุณหภูมิ ($^{\circ}\text{C}$)	เฉลี่ย	-	27.4
	ค่าเบี่ยงเบน	-	0.9
	จำนวนตัวอย่าง	-	30
ไอโซร์ฟ (มิลลิโวลท์)	เฉลี่ย	-	-290
	ค่าเบี่ยงเบน	-	20.7
	จำนวนตัวอย่าง	-	11
ไขมันและน้ำมัน (มก./ล.)	เฉลี่ย	38.67	6.56
	ค่าเบี่ยงเบน	11.84	5.56
	จำนวนตัวอย่าง	3	9
ซีโอดี (มก./ล.)	เฉลี่ย	1076	170
	ค่าเบี่ยงเบน	241	32
	จำนวนตัวอย่าง	14	25
ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี (%)	เฉลี่ย	-	84.47
	ค่าเบี่ยงเบน	-	4.69
	จำนวนตัวอย่าง	-	25

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

ตาราง ข.7 สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆ ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ 0.83 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ 2)

ตัวแปร	น้ำเสีย	น้ำทิ้ง
พีโอดี	เฉลี่ย	7.17
	ค่าเบี่ยงเบน	0.04
	จำนวนตัวอย่าง	2
อุณหภูมิ ($^{\circ}\text{C}$)	เฉลี่ย	-
	ค่าเบี่ยงเบน	-
	จำนวนตัวอย่าง	-
ออการ์ฟี (มิลลิโวลท์)	เฉลี่ย	-
	ค่าเบี่ยงเบน	-
	จำนวนตัวอย่าง	-
ไขมันและน้ำมัน (มก./ล.)	เฉลี่ย	21.1
	ค่าเบี่ยงเบน	4.8
	จำนวนตัวอย่าง	4
ซีโอดี (มก./ล.)	เฉลี่ย	662
	ค่าเบี่ยงเบน	16
	จำนวนตัวอย่าง	3
ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี (%)	เฉลี่ย	-
	ค่าเบี่ยงเบน	-
	จำนวนตัวอย่าง	-

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ๗.๘ สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆ ที่อัตราภาระบรรทุกสารอินทรีย์ ๑.๑๑ กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ถังปฏิกรณ์ ๒)

ตัวแปร	น้ำเสียง	น้ำทิ้ง
พีเอช	เฉลี่ย	7.1
	ค่าเบี่ยงเบน	0.48
	จำนวนตัวอย่าง	4
อุณหภูมิ ($^{\circ}\text{C}$)	เฉลี่ย	-
	ค่าเบี่ยงเบน	-
	จำนวนตัวอย่าง	-
โคลอฟิ (มลลิโกลท์)	เฉลี่ย	-
	ค่าเบี่ยงเบน	-
	จำนวนตัวอย่าง	-
ไขมันและน้ำมัน (มก./ล.)	เฉลี่ย	27.67
	ค่าเบี่ยงเบน	3.33
	จำนวนตัวอย่าง	3
ซีโอดี (มก./ล.)	เฉลี่ย	596
	ค่าเบี่ยงเบน	32
	จำนวนตัวอย่าง	4
ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี (%)	เฉลี่ย	-
	ค่าเบี่ยงเบน	-
	จำนวนตัวอย่าง	-

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ข.9 สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆ ที่อัตราการระبورทุกสารอินทรี 1.78 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (สังปฏิกรณ์ 2)

ตัวแปร	น้ำเสีย	น้ำทิ้ง
พีโอดี	เฉลี่ย	6.79
	ค่าเบี่ยงเบน	0.05
	จำนวนตัวอย่าง	4
อุณหภูมิ ($^{\circ}\text{C}$)	เฉลี่ย	-
	ค่าเบี่ยงเบน	-
	จำนวนตัวอย่าง	-
โคลาเรฟ (มิลลิโกลต์)	เฉลี่ย	-
	ค่าเบี่ยงเบน	-
	จำนวนตัวอย่าง	-
ไขมันและน้ำมัน (มก./ล.)	เฉลี่ย	44.25
	ค่าเบี่ยงเบน	8.83
	จำนวนตัวอย่าง	2
ซีโอดี (มก./ล.)	เฉลี่ย	713
	ค่าเบี่ยงเบน	39
	จำนวนตัวอย่าง	4
ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี (%)	เฉลี่ย	-
	ค่าเบี่ยงเบน	-
	จำนวนตัวอย่าง	-

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการวิเคราะห์

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตาราง ช.10 สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆ ที่มีอัตราการระบรรทุกสารอินทรีย์ 2.50 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (ตั้งปฏิกรณ์ 1)

	ตัวแปร	น้ำเสีย	น้ำทิ้ง
ซีโอดี	เฉลี่ย	7.59	7.15
	ค่าเบี่ยงเบน	0.16	0.22
	จำนวนตัวอย่าง	6	16
อุณหภูมิ ($^{\circ}\text{C}$)	เฉลี่ย	-	27.21
	ค่าเบี่ยงเบน	-	1.1
	จำนวนตัวอย่าง	-	16
ออกาวีซี (มิลลิโกลท์)	เฉลี่ย	-	-335.88
	ค่าเบี่ยงเบน	-	17.44
	จำนวนตัวอย่าง	-	16
ไขมันและน้ำมัน (มก./ล.)	เฉลี่ย	34	4.47
	ค่าเบี่ยงเบน	2	1.5
	จำนวนตัวอย่าง	3	4
ซีโอดี (มก./ล.)	เฉลี่ย	899.6	397.4
	ค่าเบี่ยงเบน	193.8	110.5
	จำนวนตัวอย่าง	5	10
ประสีทธิภพการกำจัดซีโอดี (%)	เฉลี่ย	-	57.23
	ค่าเบี่ยงเบน	-	13.57
	จำนวนตัวอย่าง	-	10
ชัลเพต (มก./ล.)	เฉลี่ย	953.89	638.56
	ค่าเบี่ยงเบน	142.23	163.46
	จำนวนตัวอย่าง	9	9
ชัลไฟต์ (มก./ล.)	เฉลี่ย	-	1.59
	ค่าเบี่ยงเบน	-	1.62
	จำนวนตัวอย่าง	-	8
สภาพด่าง (มก./ล. หินปูน)	เฉลี่ย	288.86	436.29
	ค่าเบี่ยงเบน	62.32	36.49
	จำนวนตัวอย่าง	7	7
กรดไฮม์นอะ徇 (มก./ล. หินปูน)	เฉลี่ย	138.43	244
	ค่าเบี่ยงเบน	17.59	67.86
	จำนวนตัวอย่าง	7	7

หมายเหตุ - "ไม่ได้ทำการวิเคราะห์"

ตาราง ช.11 สรุปค่าเฉลี่ยตัวแปรต่างๆ ที่อัดรวมกระแสประทุกสารอินทรีย์ 3.00 กก.ซีโอดี/ลบ.ม.-วัน (สั่งปฏิกรณ์ 2)

	ตัวแปร	น้ำเสีย	น้ำทิ้ง
พีเอช	เฉลี่ย	7.59	7.10
	ค่าเบี่ยงเบน	0.16	0.28
	จำนวนตัวอย่าง	6	16
อุณหภูมิ (°C)	เฉลี่ย	-	27.21
	ค่าเบี่ยงเบน	-	1.1
	จำนวนตัวอย่าง	-	16
โคลาเรชี (มิลลิโกลท์)	เฉลี่ย	-	-336.13
	ค่าเบี่ยงเบน	-	27.21
	จำนวนตัวอย่าง	-	16
ไขมันและน้ำมัน (มก./ล.)	เฉลี่ย	34	4.45
	ค่าเบี่ยงเบน	2	1.38
	จำนวนตัวอย่าง	3	4
ซีโอดี (มก./ล.)	เฉลี่ย	899.6	446.3
	ค่าเบี่ยงเบน	193.8	104.73
	จำนวนตัวอย่าง	5	10
ประสิทธิภาพการกำจัดซีโอดี (%)	เฉลี่ย	-	51.53
	ค่าเบี่ยงเบน	-	11.45
	จำนวนตัวอย่าง	-	10
ชัลเฟต (มก./ล.)	เฉลี่ย	953.89	702.44
	ค่าเบี่ยงเบน	142.23	197.46
	จำนวนตัวอย่าง	9	9
ชัลไฟต์ (มก./ล.)	เฉลี่ย	-	1.15
	ค่าเบี่ยงเบน	-	0.72
	จำนวนตัวอย่าง	-	8
สภาพด่าง (มก./ล. หินปูน)	เฉลี่ย	288.86	377.86
	ค่าเบี่ยงเบน	62.32	35.12
	จำนวนตัวอย่าง	7	7
กรดไฮมันอะเบเนย (มก./ล. หินปูน)	เฉลี่ย	138.43	199.7
	ค่าเบี่ยงเบน	17.59	40.34
	จำนวนตัวอย่าง	7	7

หมายเหตุ - ไม่ได้ทำการริเคราะห์

ประวัติผู้เขียน

นายทัยศักดิ์ ธรรมกุล เกิดวันที่ 24 มีนาคม พ.ศ. 2518 ที่ อำเภอเมือง จังหวัดตรัง สำเร็จการศึกษาปริญญาตรีวิศวกรรมศาสตรบัณฑิต สาขาวิชา วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม คณะ วิศวกรรมศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี ในปีการศึกษา 2540



จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย