

ผลการทดลองและวิจารณ์

5.1 การรายงานผลการวิจัย

การรายงานผลการทดลองแบ่งออกเป็นสองหัวข้อใหญ่ ๆ คือ หัวข้อ 5.2 เป็นผลการทดลองชุดที่ 1 ซึ่งเป็นผลการทดลองกระบวนการชนิดมีตัวกลางอยู่ในถังปฏิกริยาการไหลของน้ำเป็นแบบกวนสมบูรณ์ และหัวข้อที่ 5.3 เป็นผลการทดลองที่สองเป็นผลการทดลองของกระบวนการชนิดตะกอนลอยและน้ำเสียไหลขึ้น

ค่าตัวแปรที่วิเคราะห์ต่าง ๆ จะนำมาคำนวณหาค่าต่างที่จะวิจัยสามารถสรุปได้ดังนี้ พิจารณาจากรูปที่ 3.1

- กำหนดให้
- Q = อัตราการไหลของน้ำที่เข้าระบบ (ลิตร/วัน)
 - R = อัตราการสูบตะกอนกลับ
 - S = ความเข้มข้นของซีไอที (มก./ลิตร)
 - X = ความเข้มข้นของตะกอนแขวนลอย (มก./ลิตร)
 - G = ปริมาณก๊าซชีวภาพที่ผลิตได้ (ลิตร/วัน)
 - P = เปอร์เซนต์มีเทนในก๊าซชีวภาพ (%)
 - E_c = ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของถังคอนแทกต์
 - E_s = ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของถังสแตบิลไลเซชัน
 - E_{cs} = ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของระบบ

อักษรแสดงตำแหน่งของค่าต่าง ๆ แสดงดังนี้

- o = น้ำเสียที่เข้าระบบ
- c1 = น้ำที่เข้าถังคอนแทกต์
- c2 = น้ำที่ออกจากถังคอนแทกต์

s_1 = น้ำที่เข้าถังสเต็มโลเซชัน

s_2 = น้ำที่ออกจากสเต็มโลเซชัน

e = น้ำที่ออกจากระบบ

ค่าต่าง ๆ ที่ต้องการมีดังนี้

$$Sc_1 = \frac{Qs_o + RQs_2}{(Q + RQ)} = \frac{So + RSs_2}{(Q + R)}$$

$$Ec = \frac{Sc_1 - Sc_2 \times 100}{Sc_1}$$

$$\text{ภาวะบรรทุกลสารอินทรีย์ของถังคอนแทกต์} = \frac{(Q + RQ) Sc_1}{Vc \times 1,000}$$

$$Es = \frac{(Ss_1 - Ss_2) \times 100}{Ss_1}$$

$$\text{ภาวะบรรทุกลสารอินทรีย์ของถังสเต็มโลเซชัน} = \frac{RQs_1}{Vs \times 1,000}$$

$$Ecs = \frac{(So - Se) \times 100}{So}$$

$$\text{ภาวะบรรทุกลสารอินทรีย์ของระบบ} = \frac{QSo}{(Vc + Vs) 1,000}$$

$$\text{ก๊าซมีเทนที่ผลิตได้จากถังคอนแทกต์} = GcPc$$

$$\text{ก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎีของถังคอนแทกต์} = \frac{(Sc_1 - Sc_2)(Q + RQ) \times 0.351}{1,000}$$

กำไรที่เหนือที่ผลิตได้จากดั่งส.ทวีโล.เซชั่น = $G_s P_s$

กำไรที่เหนือที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎีของดั่งส.ทวีโล.เซชั่น = $\frac{(S_s1 - S_s2)RQ + 0.351}{1,000}$

กำไรที่เหนือที่ผลิตได้ของระบบ = $G_c P_c + G_s P_s$

กำไรที่เหนือที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎีของระบบ = $\frac{(S_o - S_e)Q \times 0.351}{1,000}$

ตะกอนแขวนลอยที่เข้าดั่งคอนแทกต์ = $\frac{RQXs2}{(Q + RQ)} = \frac{RXs2}{(1+R)}$

5.2 ผลการวิจัยของกระบวนการชนิดที่มีตัวกลางอยู่กับที่และการไหลเป็นแบบกวนสมบูรณ์

การทดลองชุดนี้ทั้งหมด 4 การทดลอง การทดลองที่ 1, 2 และ 3 ได้ใช้อัตราการสูบตะกอนกลับ 200% มีค่าการบรรทุกสารอินทรีย์ 2.6, 5.2 และ 10.4 กก.ซีไอที/ลบ.ม.-วัน ส่วนการทดลองที่ 4 ได้เพิ่มอัตราการสูบตะกอนกลับเป็น 400% ที่การบรรทุกสารอินทรีย์ 10.4 กก.ซีไอที/ลบ.ม.-วัน เท่ากับการทดลองที่ 3 ผลการทดลองจะแสดงด้วยรูปและตาราง

ผลของการวิจัยของตัวแปรต่าง ๆ มีดังนี้คือ

5.2.1 ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอที

ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของกระบวนการสามารถแยกพิจารณาได้เป็น 3 ส่วน คือ ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของดั่งคอนแทกต์ ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของดั่งส.ทวีโล.เซชั่น และประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของระบบ ซึ่งประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของระบบเป็นผลเนื่องจากการมีประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของดั่งคอนแทกต์และส.ทวีโล.เซชั่นทำงานร่วมกัน

ค่าเฉลี่ยประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอที ภาระบรรทุกสารอินทรีย์ของถัง
คอนแทกต์ ถังสเติมไลเซชันและของระบบได้สรุปไว้ในตารางที่ 5.1

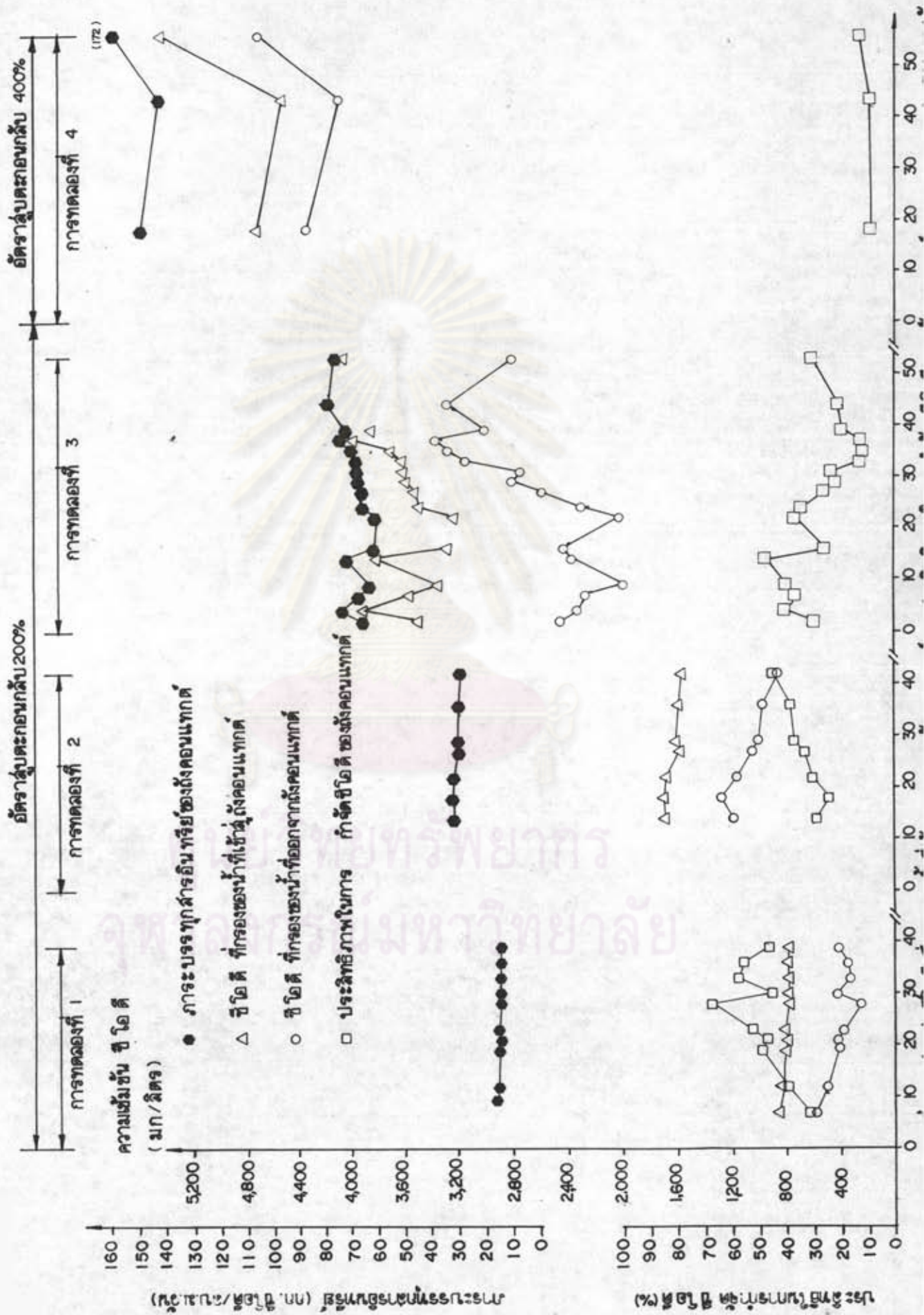
ตารางที่ 5.1 แสดงค่าเฉลี่ยภาระบรรทุกสารอินทรีย์ และประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอที
ของถังคอนแทกต์ ถังสเติมไลเซชัน และระบบรวม

การทดลองที่	ถังคอนแทกต์		ถังสเติมไลเซชัน		ระบบรวม	
	Organic loading (kg COD /m.d.)	COD removal (%)	Organic loading (kg COD /m.d.)	COD removal (%)	Organic loading (kg COD /m.d.)	COD removal (%)
1	14.93	52.9	1.00	75.60	2.6	83.2
2	31.04	34.1	2.75	72.60	5.2	78.3
3	69.43	27.3	7.77	60.00	10.4	71.5
4	155.00	10.3	24.07	16.03	10.4	54.0

5.2.1.1 ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของถังคอนแทกต์

การหาประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของถังคอนแทกต์คำนวณ
จากค่าซีไอทีของน้ำที่เข้าถังคอนแทกต์ซึ่งได้จากค่าสมมูลซีไอทีที่กรองของน้ำที่ออกจากถัง
สเติมไลเซชันกับน้ำเสียสังเคราะห์ และค่าซีไอทีที่กรองของน้ำที่ออกจากถังคอนแทกต์

รูปที่ 5.1 แสดงค่าภาระบรรทุกสารอินทรีย์ของถังคอนแทกต์
ค่าซีไอทีที่กรองของน้ำที่เข้าถังคอนแทกต์ ค่าซีไอทีที่กรองของน้ำที่ออกจากถังคอนแทกต์ และ
ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของถังคอนแทกต์



เมื่อพิจารณาถึงภาวะบรรทุสารอินทรีย์เฉพาะในถังคอนแทกต์ พบว่ามีค่าไม่คงที่ เนื่องจากค่าซีไอคี่ของน้ำที่ออกจากถังสเปคโบลเซชันมีค่าไม่คงที่ ในการทดลองที่ 1,2,3 และ 4 มีค่าภาวะบรรทุสารอินทรีย์เฉลี่ยเท่ากับ 14.9, 31.0, 69.4 และ 155.0 กก.ซีไอคี่/ลบ.ม.-วัน ตามลำดับ โดยมีระยะเวลาที่ใช้ในการบำบัดในถังคอนแทกต์ 1.17 ชม. สำหรับการทดลองที่ 1,2 และ 3 และเพียง 0.7 ชม. สำหรับการทดลองที่ 4

ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ของการทดลองที่ 1,2,3 และ 4 มีค่าเฉลี่ยร้อยละ 52.9 , 34.1, 27.3 และ 10.3 ตามลำดับ

ผลจากการทดลองแสดงให้เห็นว่า ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ของถังคอนแทกต์จะมีค่าลดลงเมื่อเพิ่มภาวะบรรทุสารอินทรีย์ และการเพิ่มอัตราสารสูบตะกอนกลับจาก 200% เป็น 400% มีผลทำให้ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ของถังคอนแทกต์ลดลงด้วย สาเหตุที่ลดลงเนื่องจากการเพิ่มอัตราการสูบตะกอนกลับ จะทำให้ภาวะบรรทุสารอินทรีย์เพิ่มขึ้นและระยะเวลาในการบำบัดก็ลดลงโดยลดจาก 1.17 ชม.เหลือเพียง 0.7 ชม.

ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ของถังคอนแทกต์นับว่าเป็นหัวใจสำคัญในการทำงานของกระบวนการนี้เพราะว่า น้ำที่ผ่านการบำบัดจากถังคอนแทกต์จะถูกส่งเข้าสู่ถังตกตะกอนเพื่อแยกส่วนน้ำใสที่ออกจากระบบทันที การที่ถังคอนแทกต์สามารถกำจัดซีไอคี่ได้มากก็จะทำให้น้ำทิ้งจากระบบมีปริมาณซีไอคี่ต่ำ ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ของระบบจะมีค่าสูง

ข้อสังเกตประการหนึ่งของถังคอนแทกต์คือการที่ถังคอนแทกต์สามารถทำงานได้ทั้งที่รับภาวะบรรทุสารอินทรีย์สูง ๆ และระยะเวลาในการบำบัดสั้น หากเปรียบเทียบกับเครื่องกรองไร้อากาศโรมรัน (49) พบว่าเครื่องกรองไร้อากาศมีประสิทธิภาพร้อยละ 17.50 ที่ภาวะบรรทุสารอินทรีย์ 30 กก.ซีไอคี่/ลบ.ม.-วัน และไม่สามารถทำงานได้อีกต่อไปหากเพิ่มภาวะบรรทุสารอินทรีย์ ในขณะที่ถังคอนแทกต์สามารถรับภาวะบรรทุได้ถึง 155 กก.ซีไอคี่/ลบ.ม.-วัน โดยมีประสิทธิภาพร้อยละ 10.3 ที่เป็นเช่นนี้ เพราะว่าน้ำที่เข้าถังคอนแทกต์มีจุลชีพจากถังสเปคโบลเซชันผสมมาด้วยทำให้ถังคอนแทกต์มีจำนวนจุลชีพมากพอที่จะทำงานได้

5.2.1.2 ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของถังส. เคมิไล เซชัน

การหาประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของถังส. เคมิไล เซชัน
คำนวณจากค่าซีโอซีที่กรองของน้ำเข้าและค่าซีโอซีที่กรองของน้ำออกจากถังส. เคมิไล เซชัน

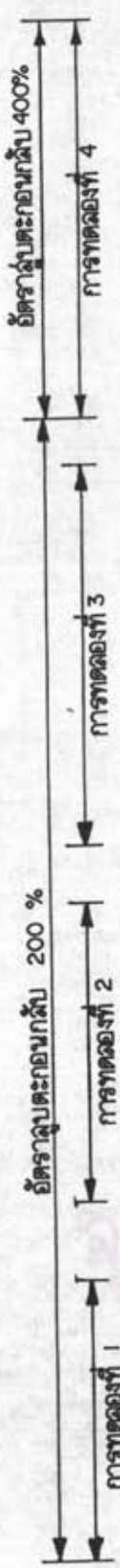
รูปที่ 5.2 แสดงค่าการบรรทุกสารอินทรีย์ของถังส. เคมิไล เซชัน
ค่าซีโอซีที่กรองของน้ำที่เข้าถังส. เคมิไล เซชัน ค่าซีโอซีที่กรองของน้ำที่ออกจากถังส. เคมิไล เซชัน
และประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของถังส. เคมิไล เซชัน

สำหรับค่าการบรรทุกสารอินทรีย์ที่คำนวณจากค่าซีโอซีของ
การทดลองที่ 1, 2, 3 และ 4 มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.0, 2.8, 7.8 และ 24.1 กก. ซีโอซี/ลบ.ม-วัน
ตามลำดับ ซึ่งจะมีค่าต่ำกว่าความเป็นจริงทั้งนี้เนื่องจากในน้ำที่เข้าถังส. เคมิไล เซชันจะมีตะกอน
จุลชีพผสมเข้ามาเป็นจำนวนมากซึ่งจะเกิดการสลายตัวเป็นของเหลวเป็นการเพิ่มสารอินทรีย์
ภายในถังส. เคมิไล เซชัน แต่ก็ไม่สามารถนำมาคำนวณร่วมกับค่าซีโอซีที่ละลายน้ำได้ จึงมีค่า
ค่อนข้างต่ำ

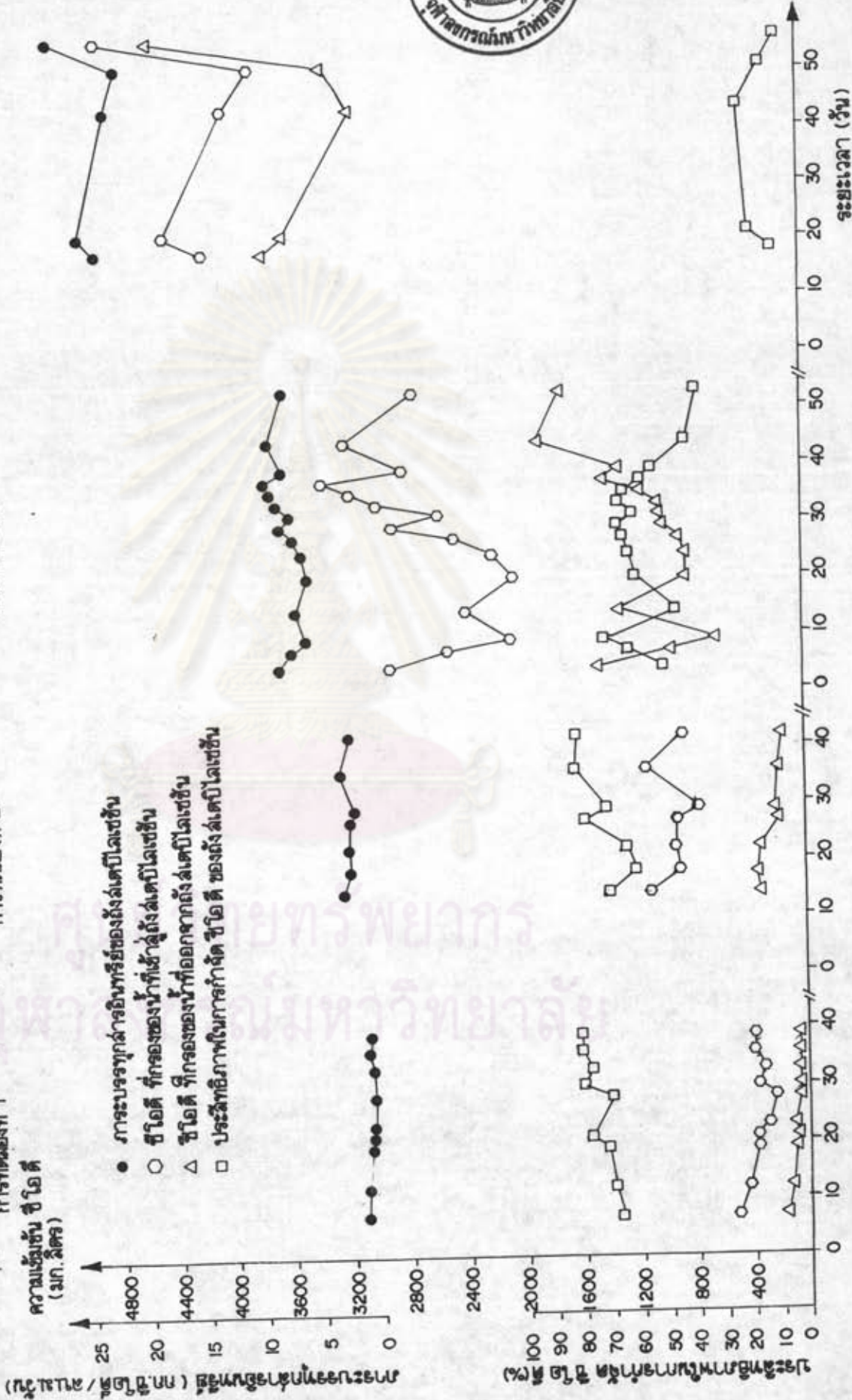
ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของถังส. เคมิไล เซชัน ในการ
ทดลองที่ 1, 2, 3 และ 4 มีค่าเฉลี่ยร้อยละ 75.6, 72.6, 60.0 และ 16.0 ตามลำดับ
โดยมีระยะเวลาในการบำบัดในถังส. เคมิไล เซชัน 7.63 ชั่วโมงสำหรับการทดลองที่ 1, 2
และ 3.81 ชั่วโมงสำหรับการทดลองที่ 4

จากผลการทดลองจะเห็นว่าประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของ
ถังส. เคมิไล เซชันมีค่าลดลงเมื่อมีภาระสารอินทรีย์เพิ่มขึ้น และการเพิ่มอัตราการสูบลูกตะกอนกลับมี
ผลทำให้ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของถังลดลงจากร้อยละ 60.0 เหลือเพียง 16.0 การ
ที่ลดลงมากขนาดนี้ อาจเป็นเพราะเกิดการอุดตันของตัวกลาง ซึ่งจากการสังเกตดูโดยนำตัวกลาง
ออกมาพบว่า ตะกอนจุลชีพจับกับช่องว่างของตัวกลางจนเต็มเป็นก้อน ทำให้น้ำไม่สามารถไหล
ผ่านส่วนภายในตัวกลางได้ น้ำจึงเกิดการไหลลัดวงจร จุลชีพที่มีอยู่ในถังจึงไม่สามารถทำการ
ย่อยสลายได้เท่าที่ควรเป็น

ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของถังส. เคมิไล เซชันมีความ
สำคัญต่อการทำงานของระบบคือ ถังส. เคมิไล เซชันจะทำการกำจัดซีโอซีที่มีอยู่ในน้ำคั่งจากถัง



- ความเข้มข้น ซีไอดี (มก. ลิตร)
- ภาวะบรรจุภาชนะของถังส่งเตปโละเซชัน
 - ซีไอดี ที่กรองของน้ำที่เข้าสู่ถังส่งเตปโละเซชัน
 - △ ซีไอดี ที่กรองของน้ำที่ออกจากถังส่งเตปโละเซชัน
 - ประสิทธิภาพในการกำจัด ซีไอดี ของถังส่งเตปโละเซชัน



(มก. ลิตร) / ชั่วโมง ประสิทธิภาพในการกำจัด (%)

คอนแทกต์น้ำที่ผ่านการบำบัดจากถังจะถูกส่งไปผสมกับน้ำเสียก่อนเข้าสู่ถังคอนแทกต์ การที่ตั้งมีประสิทธิภาพก็ที่จะทำให้สามารถเจือจางน้ำเสียได้มากด้วย เป็นการลดภาระสารอินทรีย์ที่เข้าสู่ถังคอนแทกต์

5.2.1.3 ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของระบบ

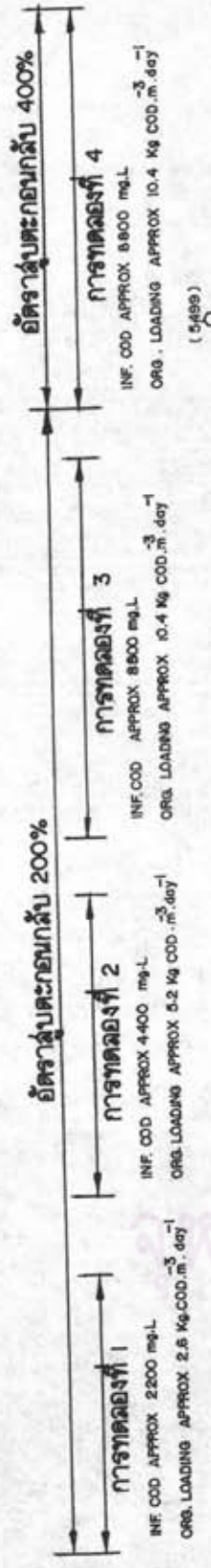
การหาประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของระบบ คำนวณจากค่าซีโอซีของน้ำเสียเข้า และซีโอซีที่กรองของน้ำที่ออกจากถังตกตะกอน

รูปที่ 5.3 ใ้แสดงค่าซีโอซีที่กรองของน้ำที่ออกมาจากน้ำออกจากถังตกตะกอนและประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของระบบ

สำหรับการทดลองที่ 1,2, และ 3 ซึ่งใช้อัตราการการสูบตะกอนกลับ 200% พบว่าเมื่อเพิ่มภาระบรรทุกสารอินทรีย์ของระบบจาก 2.6 เป็น 5.2 และ 10.4 กก.ซีโอซี/ลบ.ม.-วัน ในการทดลองที่ 1,2 และ 3 ตามลำดับมีผลทำให้ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของระบบลดลงโดยมีค่าเฉลี่ยร้อยละ 83.2, 78.3 และ 71.5 ตามลำดับ สำหรับการทดลองที่ 4 ให้เพิ่มอัตราการสูบตะกอนกลับเป็น 400% แต่ภาระบรรทุกสารอินทรีย์ยังเท่ากับการทดลองที่ 3 มีผลทำให้ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีลดลงเพียงร้อยละ 54.0 โดยมีสัดส่วนปริมาตรของถังคอนแทกต์ต่อถังสเติมไลเซชัน ประมาณ 1 : 4

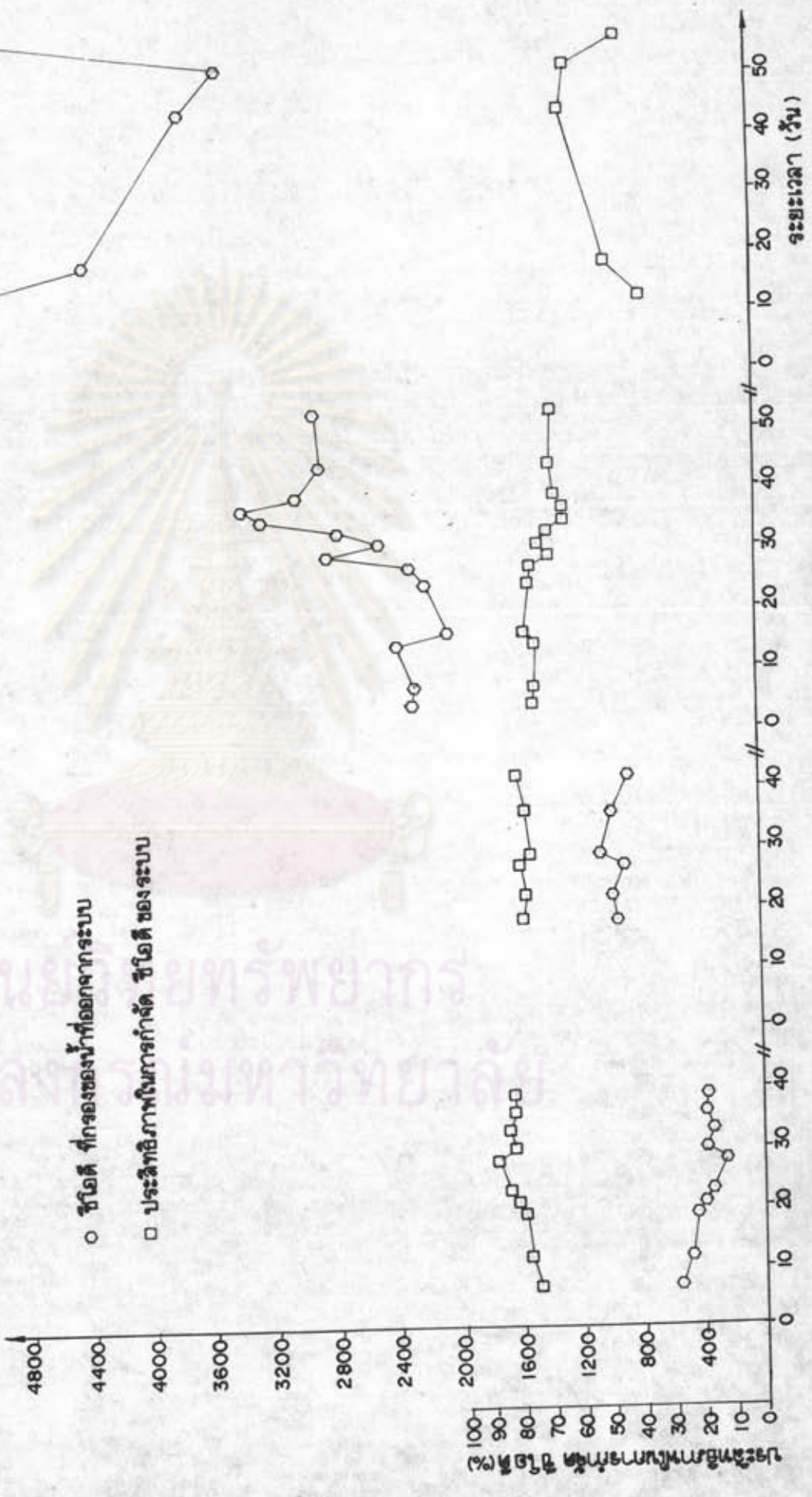
ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของระบบเป็นผลเนื่องมาจากการทำงานร่วมกันการ ในการกำจัดซีโอซีของถังคอนแทกต์และสเติมไลเซชัน ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของถังคอนแทกต์และถังสเติมไลเซชันแต่ละถังจะมีผลต่อประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของระบบ ซึ่งสามารถที่จะแสดงความสัมพันธ์ระหว่างประสิทธิภาพทั้ง 3 เมื่อพิจารณาเฉพาะซีโอซีที่ละลายน้ำได้ดังนี้

$$E = 1 - \left[\frac{1}{1+R} \right] \left[\frac{1}{\frac{1}{(1-E_c)} - \frac{R(1-E_s)}{1+R}} \right]$$



ความเข้มข้น ซีโอดี (มก. ลิตร)

- ซีโอดี ที่กรองของน้ำที่ออกจากระบบ
- ประสิทธิภาพในการกำจัด ซีโอดี ของระบบ



ศูนย์สัตวแพทย์
ภาควิชาสัตวบาล มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์

โดย	E_{CS}	=	ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของระบบ
	E_C	=	ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของถังคอนแทกต์
	E_S	=	ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของถังสเปคโบล เซชัน
	R	=	อัตราการสูบตะกอนกลับ

หมายเหตุ ที่มาคู่ในภาคผนวก

จากสมการที่แสดงความสัมพันธ์ระหว่างประสิทธิภาพทั้ง 3 จะเห็นได้ว่าประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของระบบจะมากหรือน้อย ขึ้นอยู่กับประสิทธิภาพของถังคอนแทกต์เป็นตัวหลัก และขึ้นอยู่กับประสิทธิภาพของถังสเปคโบล เซชันเป็นตัวรองคั้งที่ได้กล่าวมาแล้วในเรื่องของถังคอนแทกต์และถังสเปคโบล เซชัน ดังนั้นการที่จะให้ระบบมีประสิทธิภาพในการบำบัดก็ จึงควรพยายามเพิ่มประสิทธิภาพของถังคอนแทกต์แต่ทั้งนี้จะไม่พิจารณาถึงประสิทธิภาพของถังสเปคโบล เซชันเลยก็ไม่ได้ เพราะถึงปฏิกิริยาทั้งสองจะต้องทำหน้าที่ร่วมกันโดยการสูบตะกอนกลับ จะทำให้ตะกอนจุลินทรีย์หมุนเวียนระหว่างถังทั้งสอง เพื่อทำการย่อยสลายสารอินทรีย์ที่มีในน้ำต่อเนื่องกันตลอดเวลา

จากผลการทดลองประสิทธิภาพในการบำบัดของระบบลดลงเมื่อมีการเพิ่มภาระบรรทุกสารอินทรีย์เพิ่มขึ้น เป็นเพราะการเพิ่มภาระบรรทุกสารอินทรีย์มีผลทำให้ถังปฏิกิริยาแต่ละถังต้องรับภาระบรรทุกเพิ่มขึ้นจากการทำงานร่วมกันทำให้ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีแต่ละถังลดลงจึงส่งผลทำให้ประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีก็ลดลงด้วย

การเพิ่มอัตราการสูบตะกอนกลับนั้นเมื่อพิจารณาจากสมการแสดงความสัมพันธ์ของประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีแล้วจะเห็นได้ว่าการเพิ่มอัตราการสูบตะกอนกลับจะมีผลทำให้ประสิทธิภาพของระบบเพิ่มขึ้น แต่การเพิ่มอัตราการสูบตะกอนกลับนี้จะกระทบกระเทือนถึงการทำงานของถังคอนแทกต์และถังสเปคโบล เซชัน เพราะเป็นการเพิ่มภาระบรรทุกสารอินทรีย์ และทำให้ระยะเวลาในการบำบัดแต่ละถังสั้นลงประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีแต่ละถังจึงเปลี่ยนไป จากผลการทดลองที่ 3 และ 4 ซึ่งมีการเพิ่มอัตราการสูบตะกอนกลับ 200% เป็น 400% มีผลทำให้ประสิทธิภาพของระบบลดลงจากร้อยละ 71.5 เป็น 54.0 ตามลำดับ สาเหตุที่ทำให้ประสิทธิภาพลดลงเป็นเพราะการเพิ่มอัตราการสูบตะกอนกลับทำให้

ประสิทธิภาพของถังคอนแทกต์ลดลงจากร้อยละ 27.3 เป็น 10.3 และทำให้ประสิทธิภาพของถังสเต็มโลเซชันลดลงจากร้อยละ 60.0 เป็น 16.0 ซึ่งลดลงค่อนข้างมากเนื่องจากเกิดการอุดตันของตัวกลางทำให้เกิดการไหลล้นวงจรภายในถังสเต็มโลเซชัน ดังที่ได้กล่าวแล้ว แสดงให้เห็นว่าการเพิ่มอัตราการสูบลูกคอนกลับจาก 200% เป็น 400% มีผลกระทบต่อประสิทธิภาพของแต่ละถัง เพราะทำให้การย่อยสลายไม่สมบูรณ์ พบว่ามีปริมาณกรดไหลในน้ำที่ออกจากระบบสูงมาก และตะกอนจุลินทรีย์หลุดออกจากระบบมาก เกิดการ wash out ทำให้ระบบไม่เหมาะสมในด้านภาระการบำบัด

เมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการกำจัดซีโอซีของกระบวนการกับเครื่องกรองไร้อากาศซึ่งทดลองที่ภาระการบำบัดสารอินทรีย์สูง ๆ โดยโรมรัน (49) และงานวิจัยอื่น ๆ ที่ได้ทำการทดลองที่ภาระการบำบัดสารอินทรีย์ต่ำ ๆ จะพบว่า มีข้อแตกต่างที่น่าสังเกตหลายประการกล่าวคือ ที่ภาระการบำบัดสารอินทรีย์ประมาณ 3 กก. ซีโอซี/ลบ.ม.-วัน เครื่องกรองไร้อากาศส่วนใหญ่จะมีประสิทธิภาพสูงกว่าร้อยละ 85 ซึ่งสูงกว่ากระบวนการที่ทดลองนี้เล็กน้อย แต่เมื่อเพิ่มภาระการบำบัดสารอินทรีย์ของระบบขึ้นถึงประมาณ 10 กก. ซีโอซี/ลบ.ม.-วัน พบว่า เครื่องกรองไร้อากาศจะมีประสิทธิภาพลดลงเหลือเพียงประมาณร้อยละ 55 ในขณะที่กระบวนการนี้มีประสิทธิภาพร้อยละ 70 และใช้ระยะเวลาในการบำบัดสั้นกว่าทั้งนี้เป็นเพราะการทำงานร่วมกันอย่างมีประสิทธิภาพของถังคอนแทกต์และถังสเต็มโลเซชันในกระบวนการนี้

5.2.2 การผลิตก๊าซชีวภาพ

ก๊าซชีวภาพที่เกิดขึ้นคือผลผลิตขั้นสุดท้ายของกระบวนการบำบัดน้ำเสียแบบไร้อากาศ โดยทั่วไปก๊าซชีวภาพมีส่วนประกอบคือ ก๊าซมีเทน ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์และก๊าซอื่น ๆ อีกเล็กน้อย ก๊าซชีวภาพที่เกิดขึ้นจากกระบวนการได้แยกวัดปริมาตร และเก็บตัวอย่างเพื่อนำมาวิเคราะห์ปริมาณก๊าซมีเทนที่เกิดขึ้นจากถังคอนแทกต์ และถังสเต็มโลเซชัน ส่วนในถังตกตะกอนมีก๊าซเกิดขึ้นเล็กน้อยจึงไม่ได้นำมารวมด้วย

ตารางที่ 5.2 จะแสดงค่าเฉลี่ยของปริมาณก๊าซมีเทนที่ผลิตได้ ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี และเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบทฤษฎีของถังคอนแทกต์ ถังสเต็มโลเซชัน และของระบบ

ตารางที่ 5.2 ถ้าเฉลี่ยปริมาณก๊าซมีเทนที่ผลิตได้ ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตตามทฤษฎีและเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซเปรียบเทียบกับทฤษฎี ของถังคอนแทกต์ ถึงสโตอิโอเมตริก และของระบบรวม

การทดลองที่	ถังคอนแทกต์			ถึงสโตอิโอเมตริก			ของระบบรวม		
	ก๊าซมีเทน ที่ผลิตจริง (l/d)	ก๊าซมีเทน ที่ควรผลิต ได้ตามทฤษฎี (l/d)	% การผลิต ก๊าซมีเทน เปรียบเทียบกับ (%)	ก๊าซมีเทน ที่ผลิตจริง (l/d)	ก๊าซมีเทน ที่ควรผลิต ได้ตามทฤษฎี (l/d)	% การผลิต ก๊าซมีเทน เปรียบเทียบกับ (%)	ก๊าซมีเทน ที่ผลิตจริง (l/d)	ก๊าซมีเทน ที่ควรผลิต ได้ตามทฤษฎี (l/d)	% การผลิต ก๊าซมีเทน เปรียบเทียบกับ (%)
1	18.1	26.3	70.0	16.6	13.6	125.0	32.9	37.9	86.9
2	22.3	40.6	55.2	45.7	30.6	156.8	69.7	76.3	91.4
3	36.7	54.9	66.9	76.0	68.9	110.5	111.6	130.5	85.8
4	19.5	57.9	35.7	57.7	42.3	141.1	71.3	94.7	76.8

5.2.2.1 ก๊าซชีวภาพของระบบ

ปริมาณก๊าซชีวภาพรวมของระบบและปริมาณก๊าซมีเทนรวมของระบบคำนวณจากปริมาณรวมของก๊าซที่เกิดขึ้นในถังคอนแทกต์และถังสแตบิลไลเซชัน ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎีคำนวณจากปริมาณชีวมวลที่ถูกกำจัดออกจากระบบ โดยปริมาณชีวมวล 1 กรัม ผลิตก๊าซมีเทนได้ 0.351 ลิตร

รูปที่ 5.4 แสดงปริมาณก๊าซชีวภาพรวมของระบบ ปริมาณก๊าซชีวภาพจากถังคอนแทกต์ ปริมาณก๊าซชีวภาพจากถังสแตบิลไลเซชัน ปริมาณก๊าซมีเทนรวมของระบบ ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี และเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี

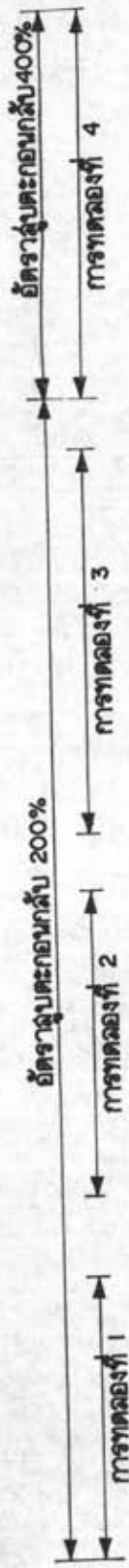
ผลจากการทดลองแสดงว่ามีก๊าซชีวภาพเกิดขึ้นในการทดลองที่ 1, 2, 3 และ 4 มีค่าโดยเฉลี่ย 41.7, 102.6, 212.3 และ 133.1 ลิตร/วัน ตามลำดับ และมีก๊าซมีเทนเกิดขึ้นเฉลี่ย 32.9, 69.7, 111.3 และ 71.3 ลิตร/วัน ตามลำดับ ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบปริมาณก๊าซมีเทนที่เกิดขึ้นจริงกับที่คำนวณตามทฤษฎีพบว่าจะมีค่าเฉลี่ยร้อยละ 86.9, 91.4, 85.8 และ 76.8 ตามลำดับ

สำหรับปริมาณก๊าซมีเทนที่เกิดขึ้นมีค่าต่ำกว่าการคำนวณทางทฤษฎีโดยตลอด คาดว่าเนื่องจากสารอินทรีย์ส่วนหนึ่งถูกจุลินทรีย์ใช้ไปในการดำรงชีพและสร้างเซลล์ใหม่ซึ่งจุลินทรีย์ส่วนนี้อาจหลุดไปพร้อมกับน้ำออกจากกระบอก บางส่วนเกิดขึ้นในส่วนที่ไม่ได้ทำการวัด เช่น ไนโตร สายยาง และถังตกตะกอน

5.2.2.2 ก๊าซชีวภาพจากถังคอนแทกต์

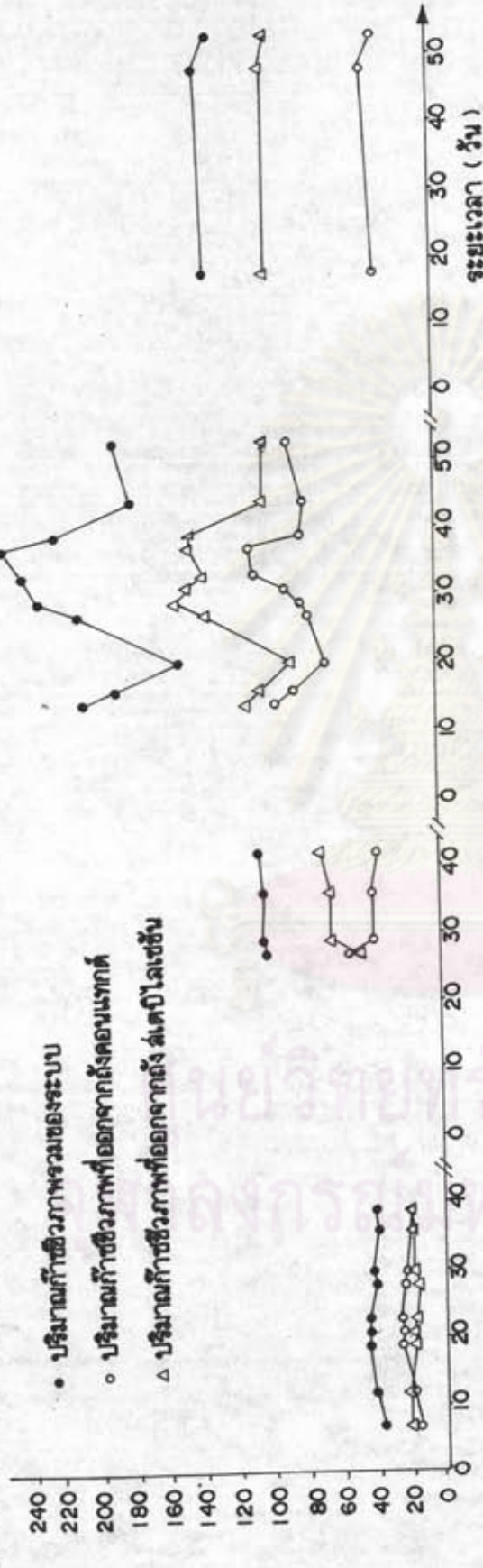
รูปที่ 5.5 แสดงเปอร์เซ็นต์ก๊าซมีเทนในก๊าซชีวภาพจากถังคอนแทกต์ ปริมาณก๊าซมีเทนออกจากถังคอนแทกต์ ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี และเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี

ผลจากการทดลองในการทดลองที่ 1, 2, 3 และ 4 พบว่าเปอร์เซ็นต์ก๊าซมีเทนในก๊าซชีวภาพ มีค่าเฉลี่ยร้อยละ 75.4, 58.7, 45.1 และ 52.0



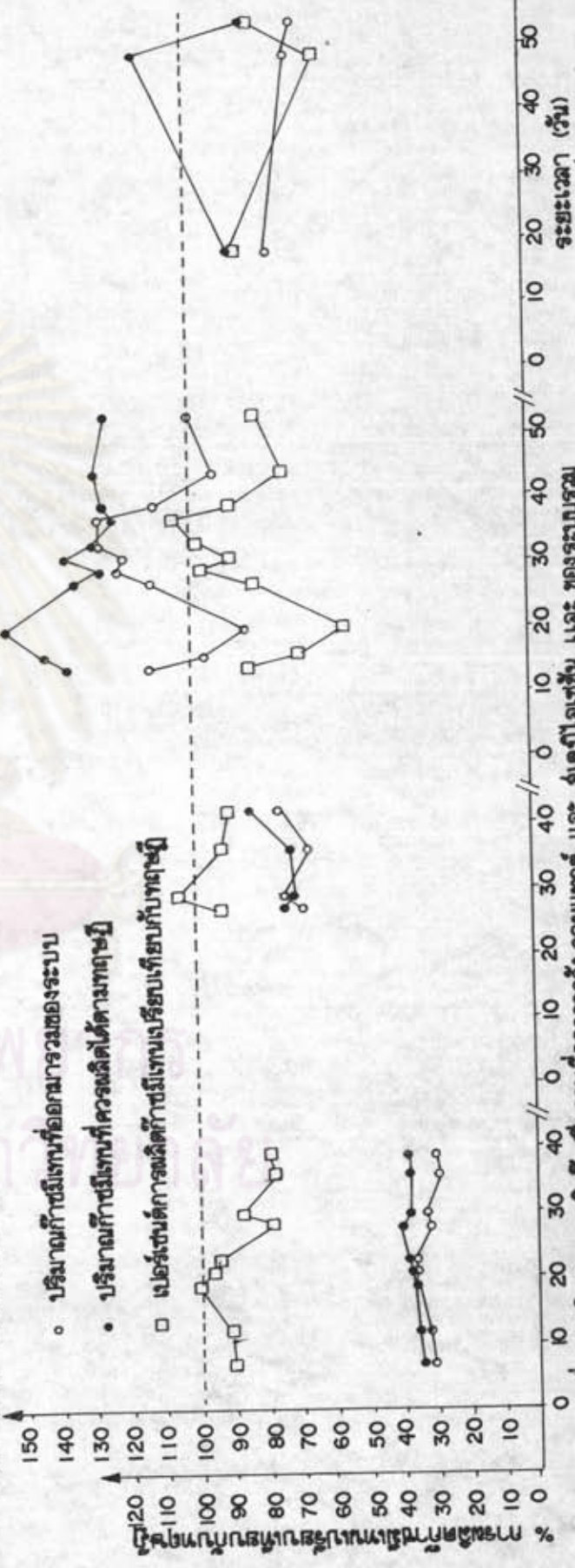
ปริมาณก๊าซชีวภาพ (ลิตร / วัน)

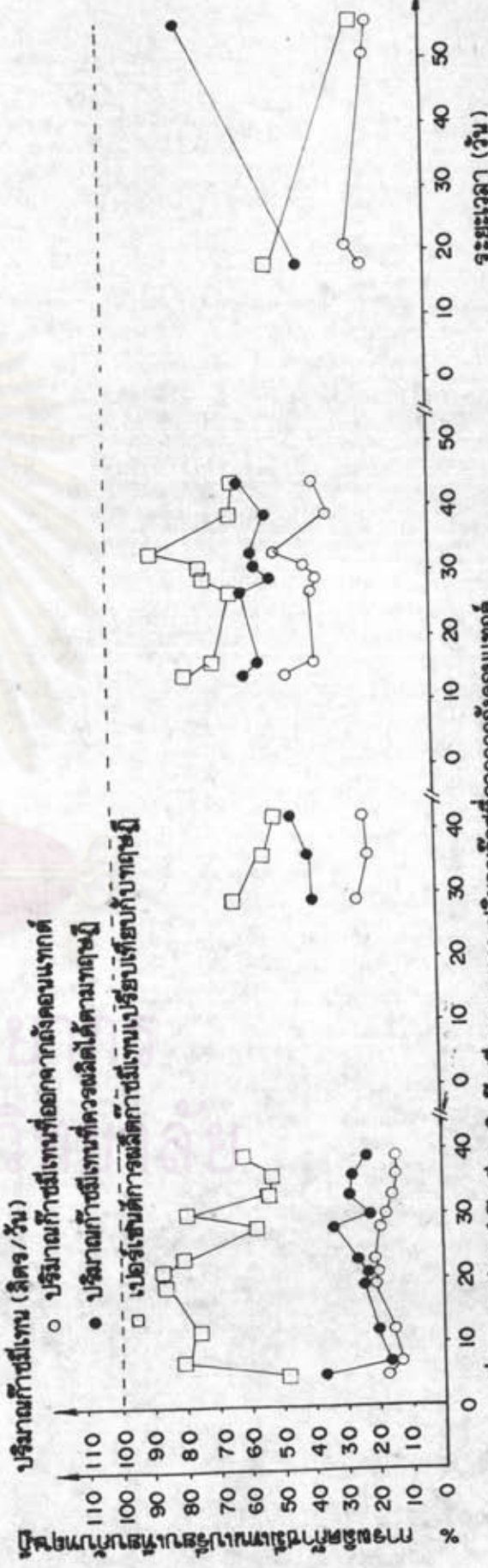
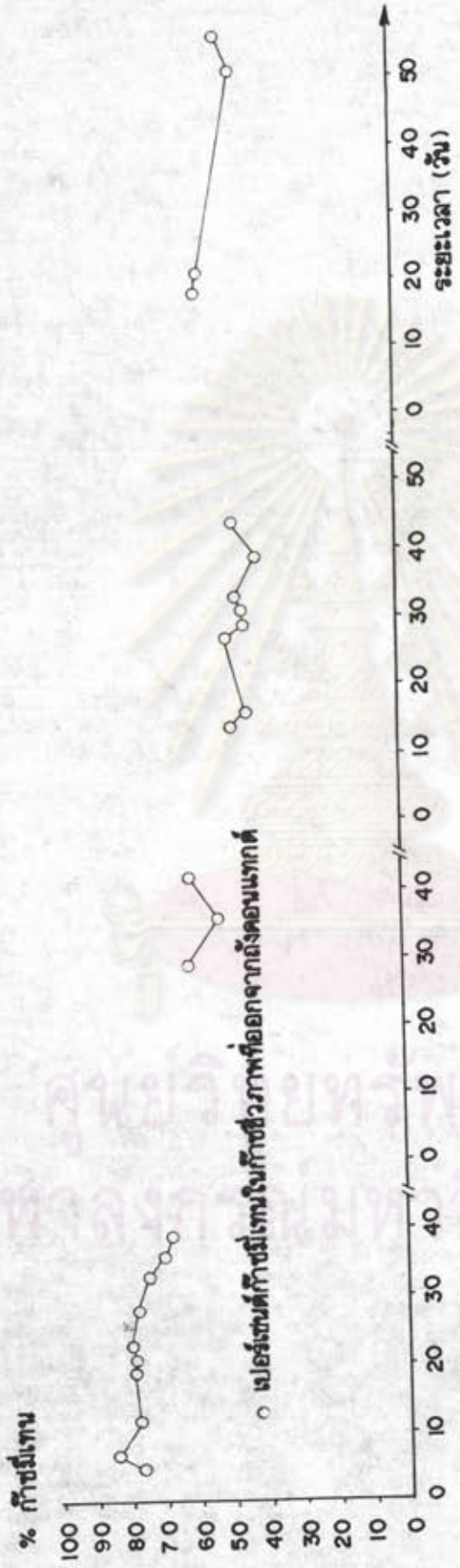
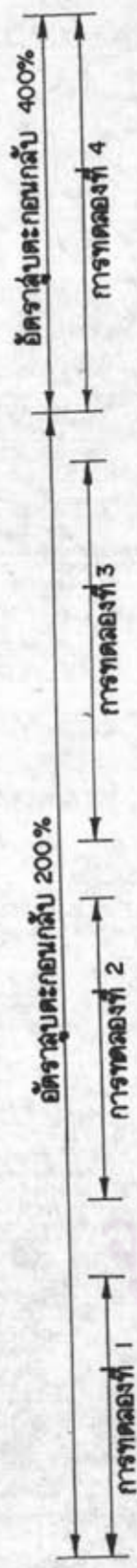
- ปริมาณก๊าซชีวภาพรวมของระบบ
- ปริมาณก๊าซชีวภาพที่ออกจากรังคอนกรีต
- △ ปริมาณก๊าซชีวภาพที่ออกจากรัง สเตปป์โลเซชัน



ปริมาณก๊าซมีเทน (ลิตร / วัน)

- ปริมาณก๊าซมีเทนที่ออกมารวมของระบบ
- ปริมาณก๊าซมีเทนที่ตรวจผลิตได้ตามทฤษฎี
- เปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี





รูปที่ 5.5 เปอร์เซ็นต์ก๊าซมีเทนในก๊าซชีวภาพ และ ปริมาณก๊าซที่ออกจากรังคอบนแก๊ส และ ปริมาณก๊าซที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี และ เปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี

ตามลำดับ ปริมาณก๊าซมีเทนที่เกิดขึ้นมีค่าเฉลี่ย 18.1, 22.3, 36.7 และ 19.5 ตามลำดับ และเปอร์เซ็นต์การผลิtg๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎีมีค่าเฉลี่ยร้อยละ 70.0, 55.2, 66.9 และ 35.7 ตามลำดับ

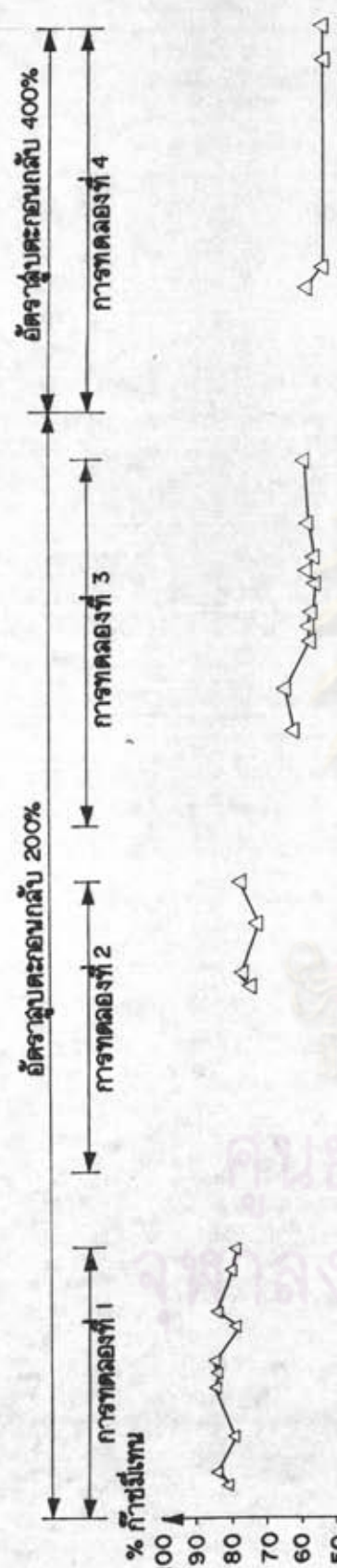
จากผลการทดลองแสดงให้เห็นว่าเมื่อเพิ่มค่าการบรรทุksารอินทรีย์เปอร์เซ็นต์มีเทนในก๊าซชีวภาพมีค่าลดลง และเมื่อพิจารณาเปอร์เซ็นต์การผลิtg๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎีของถังคอนแทกจะพบว่ามีความต่ำกว่าที่เกิดขึ้นเมื่อคำนวณจากทฤษฎีมาก แสดงว่าสารอินทรีย์ถูกกำจัดออกไปโดยที่จุลชีพ adsorp เข้าไว้ภายในเซลล์ แต่ยังไม่สามารถทำการย่อยสลายจนถึงที่สุดได้คั้งนั้นปริมาณก๊าซมีเทนจึงเกิดขึ้นในถังคอนแทกค่น้อย จากนั้นเมื่อจุลชีพถูกสูบกลับ ไปเข้าถังส.เทมิโลเซชันก็จะทำการย่อยสลายสารอินทรีย์ต่อและเกิดก๊าซมีเทนมากกว่าที่คำนวณได้ทางทฤษฎีซึ่งยืนยันได้จากผลการทดลองในหัวข้อต่อไป

5.2.2.3 ก๊าซชีวภาพจากถังส.เทมิโลเซชัน

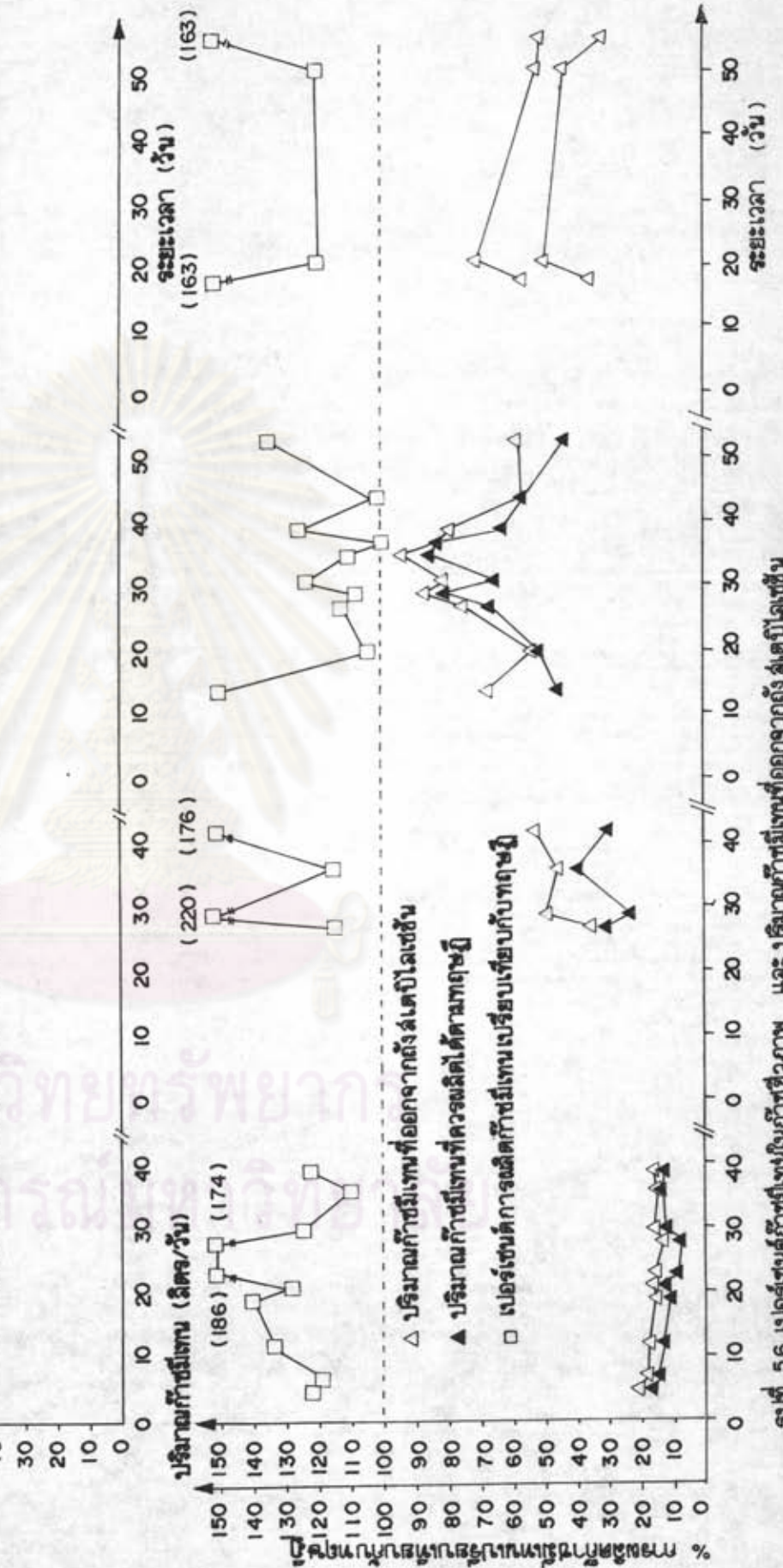
รูปที่ 5.6 แสดงเปอร์เซ็นต์มีเทนในก๊าซชีวภาพจากถังส.เทมิโลเซชัน ปริมาณก๊าซมีเทนจากถังส.เทมิโลเซชัน ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิtได้ตามทฤษฎี และเปอร์เซ็นต์การผลิtg๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี

ผลจากการทดลองในการทดลองที่ 1, 2, 3 และ 4 พบว่าเปอร์เซ็นต์ก๊าซมีเทนในก๊าซชีวภาพมีค่าเฉลี่ยร้อยละ 82.0, 75.0, 57.6 และ 54.3 ตามลำดับ ปริมาณก๊าซมีเทนที่เกิดขึ้นมีค่าเฉลี่ย 16.6, 45.7, 76.0 และ 57.7 ลิตร/วัน ตามลำดับ และเปอร์เซ็นต์การผลิtg๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎีมีค่าเฉลี่ยร้อยละ 125.0, 156.8, 110.5 และ 141.1 ตามลำดับ

เมื่อพิจารณาเปอร์เซ็นต์การผลิtg๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎีนั้น พบว่ามีค่าสูงกว่า 100% ตลอดทุกการทดลองทั้งนี้เนื่องจากในการคำนวณทางทฤษฎีคิดเฉพาะค่าซีไอทีที่ละลายน้ำเพียงอย่างเดียว แต่ในสภาพความเป็นจริงจะมีตะกอนจุลชีพผสมเข้ามาในน้ำเข้าถังส.เทมิโลเซชัน และเกิดการย่อยสลายตะกอนจุลชีพทำให้เกิดก๊าซมีเทนขึ้นขึ้นภายในถัง สาเหตุอีกประการอาจเนื่องมาจากเกิดการ adsorption ของสารอินทรีย์โดย



△ % ก๊าซมีเทนในก๊าซชีวภาพที่ออกจากรังสโตปีโลเซชัน



รูปที่ 5.6 เปรียบเทียบปริมาณก๊าซชีวภาพ และ ปริมาณก๊าซมีเทนที่ออกจากรังสโตปีโลเซชัน

จุดชีพในถังคอนแทกต์ตามสมมุติฐานของกระบวนการแบบคอนแทกต์สแตทิลเซชัน ก็จะทำให้มี
ก๊าซมีเทนเกิดขึ้นมากกว่าที่คำนวณทางทฤษฎี สำหรับการเกิดกลไก adsorption สามารถ
ยืนยันอย่างชัดเจนได้ในการทดลองชุดที่สอง

5.2.3 ตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออกจากถังคอนแทกต์

ค่าความเข้มข้นของตะกอนแขวนลอยที่เข้าถังคอนแทกต์คำนวณจากการ
สมดุลของน้ำเสียสังเคราะห์และจากน้ำออกจากถังสแตทิลเซชัน ส่วนค่าความเข้มข้นของตะกอน
แขวนลอยที่ออกจากถังคอนแทกต์ได้จากการวิเคราะห์ตัวอย่างโดยตรง

ค่าเฉลี่ยของปริมาณตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออกจากถังคอนแทกต์
ถังสแตทิลเซชัน และปริมาณตะกอนแขวนลอยที่ออกจากระบบแสดงไว้ในตารางที่ 5.3

ตารางที่ 5.3 ค่าเฉลี่ยของตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออกจากถังคอนแทกต์ ถังสแตทิลเซชัน
และที่ออกกับน้ำออกจากระบบ

การทดลองที่	ถังคอนแทกต์		ถังสแตทิลเซชัน		SS ที่ออกกับ น้ำออกจากระบบ (mg/l)
	SS เข้าถัง (mg/l)	SS ออก (mg/l)	SS เข้าถัง (mg/l)	SS ออก (mg/l)	
1	52	97	132	91	87.5
2	133	488	438	200	355
3	545	1,088	1,390	836	827.5
4	941	2,565	1,913	1,177	1,108

รูปที่ 5.7 แสดงปริมาณความเข้มข้นของตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออก จากถังคอนแทคต์

ในการทดลองที่ 1, 2, 3 และ 4 พบว่าปริมาณตะกอนแขวนลอยที่เข้าถัง คอนแทคต์มีค่าเฉลี่ย 52, 133, 545 และ 941 มก./ล. ตามลำดับและในน้ำออกจากถัง คอนแทคต์มีค่าเฉลี่ย 97, 488, 1088 และ 1250 มก./ล. ตามลำดับ จากรูปที่ 5.7 จะ เห็นได้ว่าตะกอนแขวนลอยมีค่าแปรปรวนสูงทั้งนี้เนื่องจากจุลชีพหลุมมาเป็นช่วง ๆ ประกอบกับ ช่วงระยะเวลาในการเก็บตัวอย่างสั้นมากจึงไม่สามารถใช้เป็นตัวแทนของค่าทั้งวันได้

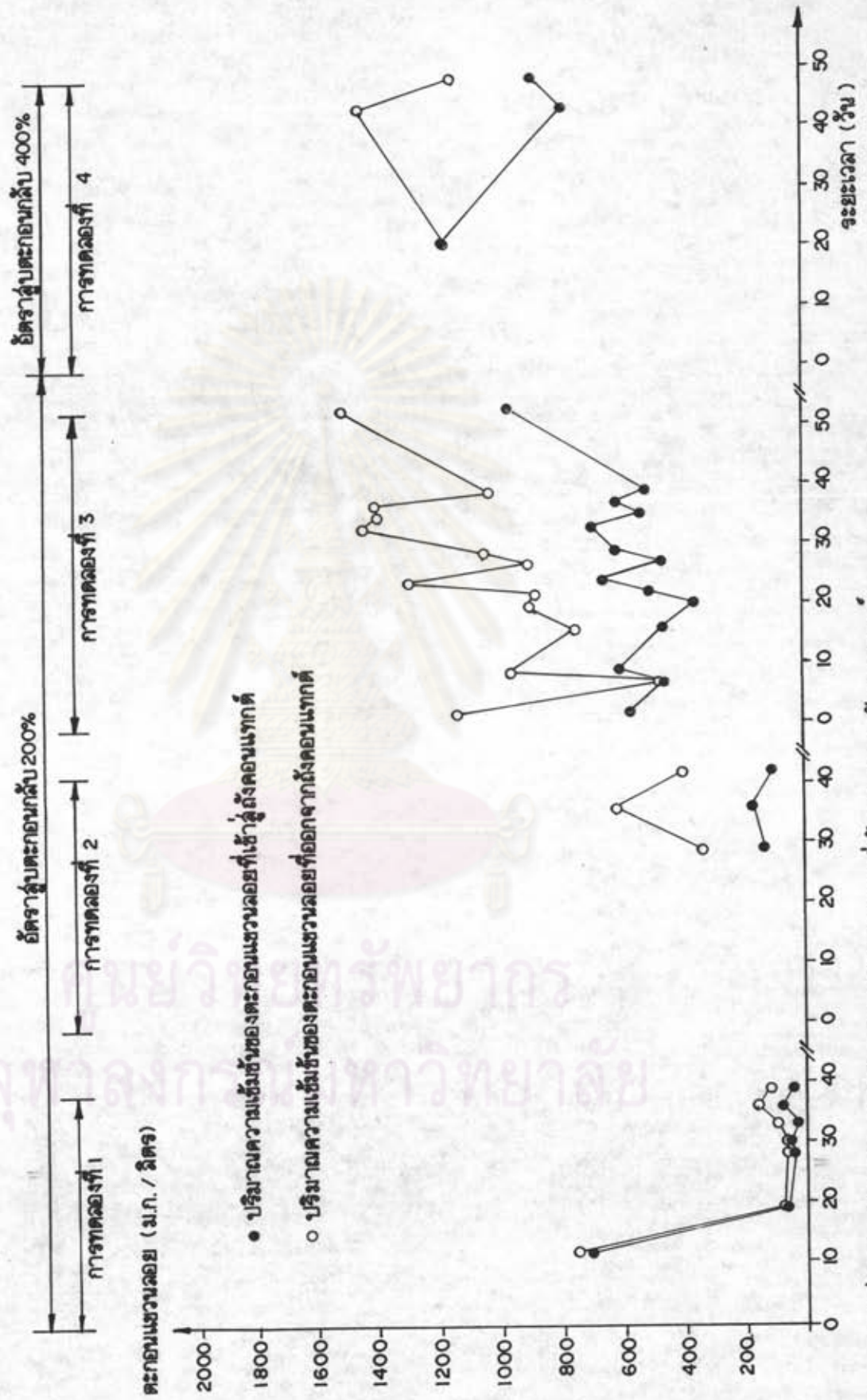
จากผลการทดลองจะเห็นว่าตะกอนแขวนลอยที่ออกมาคือน้ำออกจากถัง คอนแทคต์มีค่ามากขึ้นจากน้ำที่เข้าถังคอนแทคต์ทุกการทดลองแสดงว่าเกิดการเจริญเติบโตของ จุลชีพในถังคอนแทคต์ แม้ระยะเวลาในการบำบัดจะสั้นเพียง 0.7-1.17 ชั่วโมงเท่านั้น นอกจาก นั้นยังพบว่าเมื่อมีค่าการระบรทุกสารอินทรีย์สูงขึ้น จะมีตะกอนจุลชีพออกมาคือน้ำออกจากถัง คอนแทคต์เพิ่มขึ้น เนื่องจากมีปริมาณการเกิดจุลชีพภายในระบบมากขึ้น ทำให้มีจุลชีพหลุดออกมา กับน้ำที่ไหลหมุนเวียนให้ถังคอนแทคต์และถังสเปคิไลเซชันเพิ่มมากขึ้นตามไปด้วย

5.2.4 ตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออกจากถังสเปคิไลเซชัน

ค่าตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออกจากถังสเปคิไลเซชันได้จากการวิเคราะห์ ตัวอย่างโดยตรง ในรูปที่ 5.8 แสดงปริมาณความเข้มข้นของตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออก จากถังสเปคิไลเซชัน

ในการทดลองที่ 1, 2, 3 และ 4 พบว่าปริมาณตะกอนแขวนลอยในน้ำที่เข้า ถังสเปคิไลเซชันมีค่าเฉลี่ย 132, 438, 1390 และ 1913 มก./ล. ตามลำดับ และในน้ำที่ออก จากถังสเปคิไลเซชันมีค่าเฉลี่ย 91, 200, 836 และ 1177 มก./ล. ตามลำดับ

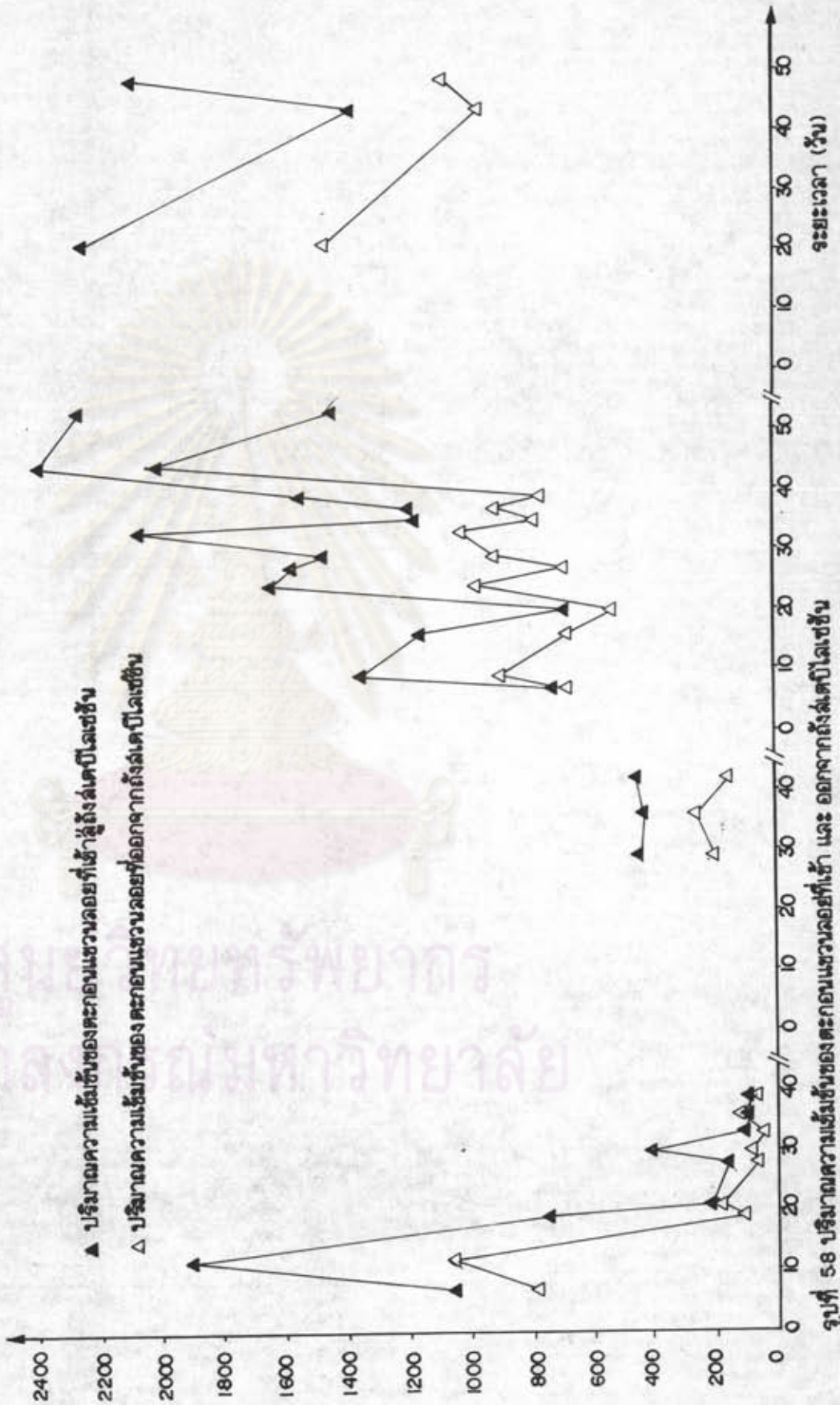
จากผลการทดลองแสดงว่าตะกอนจุลชีพส่วนหนึ่งถูกย่อยสลายภายใน ถังสเปคิไลเซชันปริมาณตะกอนแขวนลอยที่ออกจากถังจึงมีค่าลดลงจากน้ำที่เข้าถัง ซึ่งเป็นการ สันับสนุนเหตุผลของการเกิดก๊าซมีเทนในถังสเปคิไลเซชันมีค่ามากกว่าที่คำนวณได้จากทฤษฎีซึ่ง คำนวณเฉพาะค่าซีโอดีที่ละลายน้ำเท่านั้น และปริมาณตะกอนแขวนลอยของถังมีค่าเพิ่มมากขึ้น เมื่อเพิ่มการระบรทุกสารอินทรีย์ซึ่งเป็นไปตามเหตุผลที่ได้กล่าวแล้วในหัวข้อ 5.2.3



รูปที่ 5.7 ปริมาณความชื้นของตะกอนแฉวนลอยที่เข้าและออกจากรังคองกรีต



ตะกอนแขวนลอย
(มก / ลิตร)



▲ ปริมาณความเข้มข้นของตะกอนแขวนลอยที่เข้าสู่สแตปีโลเซชัน

△ ปริมาณความเข้มข้นของ ตะกอนแขวนลอยที่ออกจากสแตปีโลเซชัน

รูปที่ 5.8 ปริมาณความเข้มข้นของตะกอนแขวนลอยที่เข้า และ ออกจากสแตปีโลเซชัน

5.2.5 ตะกอนแขวนลอยที่ออกมากับน้ำออก

รูปที่ 5.9 แสดงปริมาณความเข้มข้นของตะกอนแขวนลอยที่ออกมากับน้ำออกจากระบบซึ่งผ่านการตกตะกอนในถังตกตะกอนแล้ว

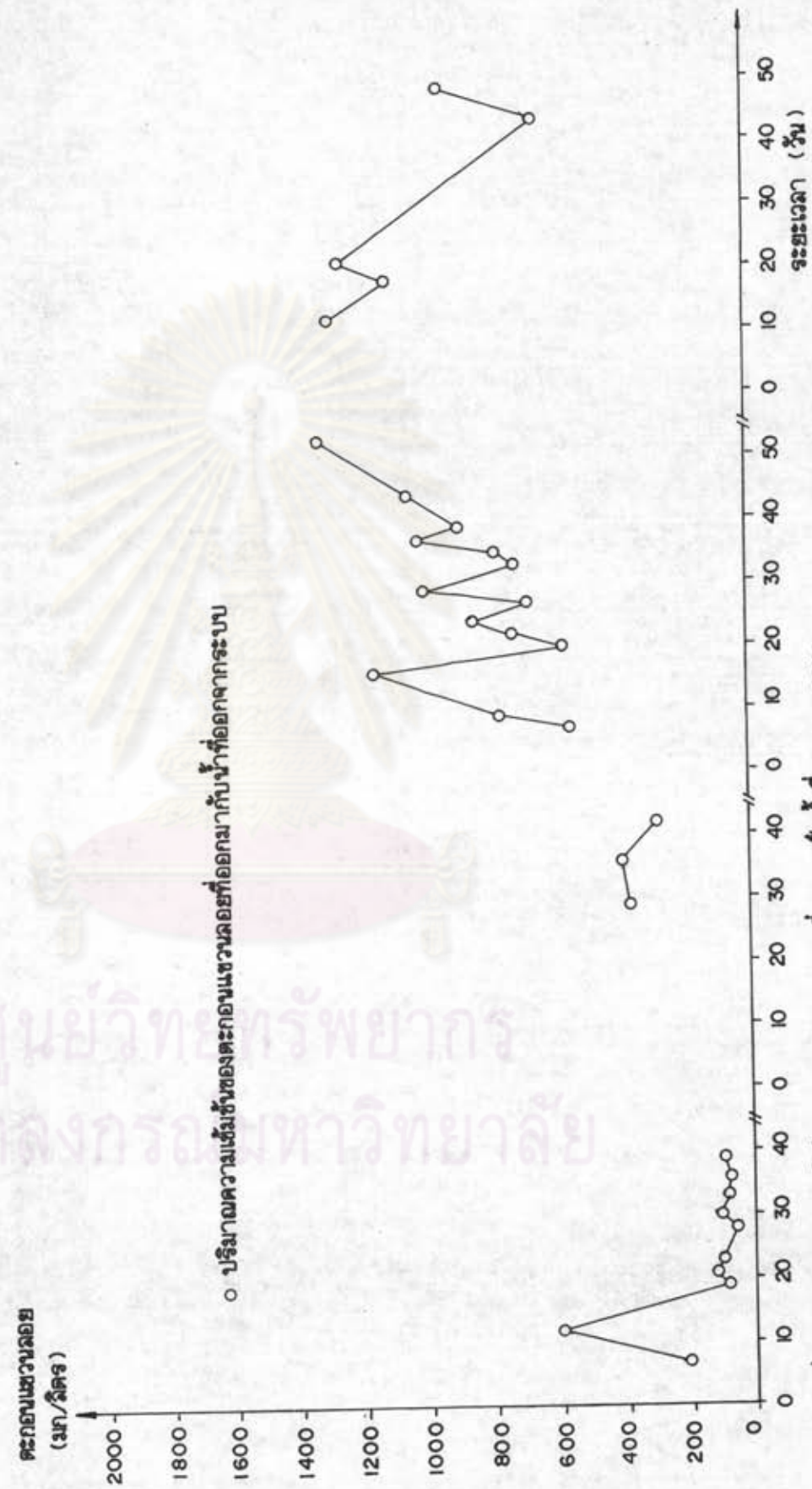
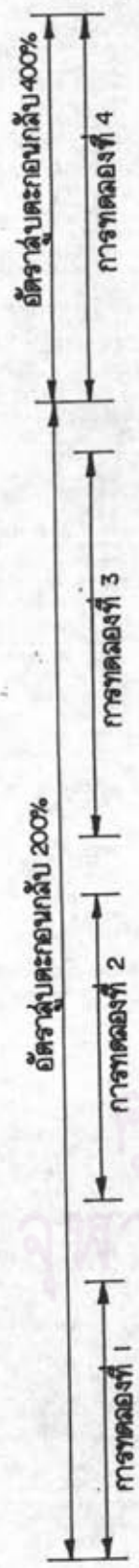
ในการทดลองที่ 1,2,3 และ 4 พบว่าปริมาณตะกอนแขวนลอยในน้ำที่ออกจากระบบมีค่าเฉลี่ย 88,355,828 และ 1108 มก./ล. ตามลำดับจะเห็นได้ว่าเมื่อเพิ่มภาระบรรทุกสารอินทรีย์ให้แก่ระบบจะมีปริมาณตะกอนแขวนลอยหลุดออกมาที่น้ำที่ออกจากระบบเพิ่มมากขึ้น ทั้งนี้เนื่องมาจากจุลชีพมีการเจริญเติบโตสูง และไม่จับตัวเป็นกลุ่มก้อนหรือเป็นแผ่น ทำให้ไม่สามารถแยกออกได้ด้วยวิธีตกตะกอนธรรมดา แต่ปริมาณจุลชีพที่ออกมาที่น้ำออกจากระบบเป็นเฉพาะจุลชีพที่ลอยอยู่ในน้ำ ส่วนจุลชีพที่ยึดเกาะติดกับตัวกลางยังคงสามารถเจริญเติบโตได้ต่อไปในถังปฏิกริยาทั้งสองทำให้ระบบยังคงสามารถทำงานได้ต่อไป

5.2.6 กรดโวลลาไทล์

ค่าเฉลี่ยของกรดโวลลาไทล์ที่ออกจากถังคอนแทกต์ และถังสเทบิลิเซชัน แสดงไว้ในตารางที่ 5.4

ตารางที่ 5.4 แสดงค่าเฉลี่ย กรดโวลลาไทล์ที่ออกจากถังคอนแทกต์ และถังสเทบิลิเซชัน

การทดลองที่	VFA ที่ออกจาก ถังคอนแทกต์ (mg. CH COOH/l)	VFA ที่ออกจาก ถังสเทบิลิเซชัน (mg. CH COOH/l)
1	399	148
2	424	152
3	853	486
4	2,565	2,093



รูปที่ 5.9 ปริมาณความเข้มข้นของตะกอนแขวนลอยที่ออกมาจากน้ำที่ออกจากระบบ

รูปที่ 5.10 แสดงปริมาณความเข้มข้นของกรดโวลลาไธลที่ออกมาจาก
ถังคอนแทกซ์และถังสเต็มโวล เซชัน

ในการทดลองที่ 1,2,3 และ 4 พบว่าปริมาณความเข้มข้นกรด
โวลลาไธลในน้ำออกจากถังคอนแทกซ์มีค่าเฉลี่ย 339,424,853 และ 2565 มก. as acetic
acid/ล. ตามลำดับ และปริมาณความเข้มข้นกรดโวลลาไธลในน้ำออกจากถังสเต็มโวล เซชันมี
ค่าเฉลี่ย 148, 152, 486 และ 2,093 มก. as acetic acid/ล. ตามลำดับ

ผลจากการทดลองจะเห็นได้ว่าน้ำออกจากถังสเต็มโวล เซชันมีปริมาณกรด
โวลลาไธลน้อยกว่าน้ำที่ออกจากถังคอนแทกซ์ทุกการทดลองแสดงว่าในถังสเต็มโวล เซชันมีเสถียรภาพ
และมีปริมาณจุลินทรีย์ที่สร้างมีเทนมากกว่าในถังคอนแทกซ์

เนื่องจากใบไม้เสียที่ใช้เป็นสารอาหารเพื่อทำการทดลองได้ผสม NaHCO_3
ในปริมาณที่มากพอที่จะสามารถรักษาค่าพีเอชไม่ให้ต่ำลง แม้จะมีกรดโวลลาไธลสูงมากก็ตาม
โดยพบว่าในถังคอนแทกซ์มีค่าพีเอชระหว่าง 6.5-6.8 และในถังสเต็มโวล เซชันมีค่าพีเอช
ระหว่าง 6.7-7.1 ตลอดทุกการทดลอง

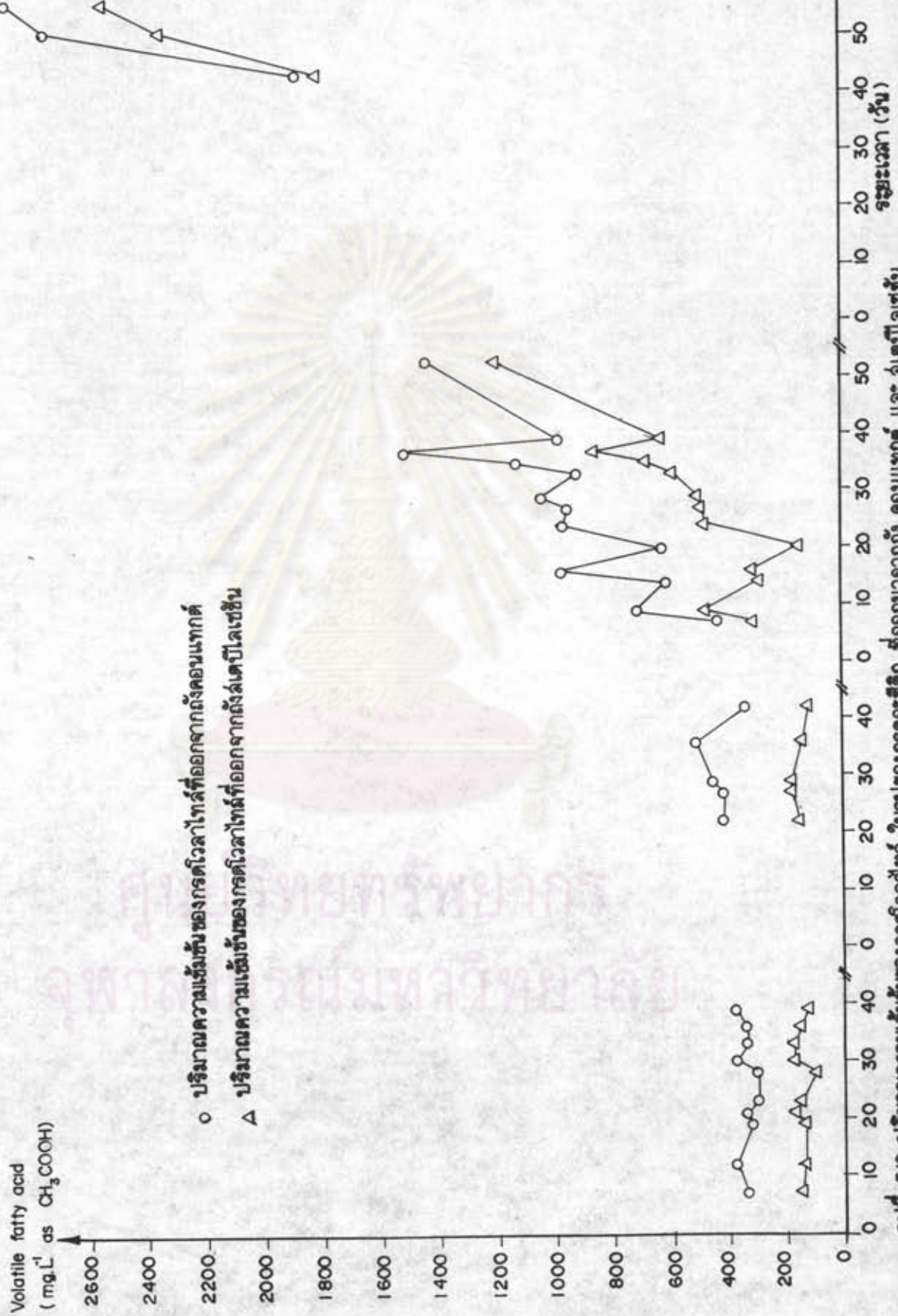
5.3 ผลการวิจัยกระบวนการขนิคตะกอนลอย และการไหลเป็นแบบไหลขึ้น

การทดลองชุดนี้เป็นการทดลองกระบวนการขนิคที่ไม่มีตัวกลางภายในถังปฏิกิริยา
จุลินทรีย์ภายในถังจะอยู่ในลักษณะตะกอนลอย การไหลของน้ำเป็นแบบไหลขึ้น เพื่อแก้ปัญหาที่อาจ
จะเกิดการอุดตัน ซึ่งเป็นข้อก้อยของการใช้ตัวกลางของการทดลองชุดแรก การทดลองชุดนี้มี
เพียง 1 การทดลอง โดยใช้อัตราการสูบตะกอนกลับ 200% มีค่าการบรรทุกสารอินทรีย์ของ
ระบบ 2.6 กก. ซีไอที/ลบ.ม.-วัน เท่ากับ การทดลองที่ 1 ผลการทดลองจะแสดงด้วยรูป
และตาราง การคำนวณค่าตัวแปรต่าง ๆ เหมือนดังที่ได้กล่าวแล้วในการทดลองชุดที่ 1

ผลการวิจัยของตัวแปรต่าง ๆ มีดังนี้

5.3.1 ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอที

ค่าเฉลี่ยของประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอที และการบรรทุกสารอินทรีย์



- ปริมาณความเข้มข้นของกรดไขมันที่ออกจากรังคอกจนแยกตัว
- △ ปริมาณความเข้มข้นของกรดไขมันที่ออกจากรังคอกถึงสัตว์เป้าหมาย

รูปที่ 5.10 ปริมาณความเข้มข้นของกรดไขมันในรูปของกรดอะซิติก ที่ออกมาจากรังคอก และ สัตว์เป้าหมาย

ของถังคอนแทกต์ ถังสเติมโลเซชัน และของระบบรวม ในการทดลองชุดที่ 2 แสดงไว้ในตารางที่ 5.5

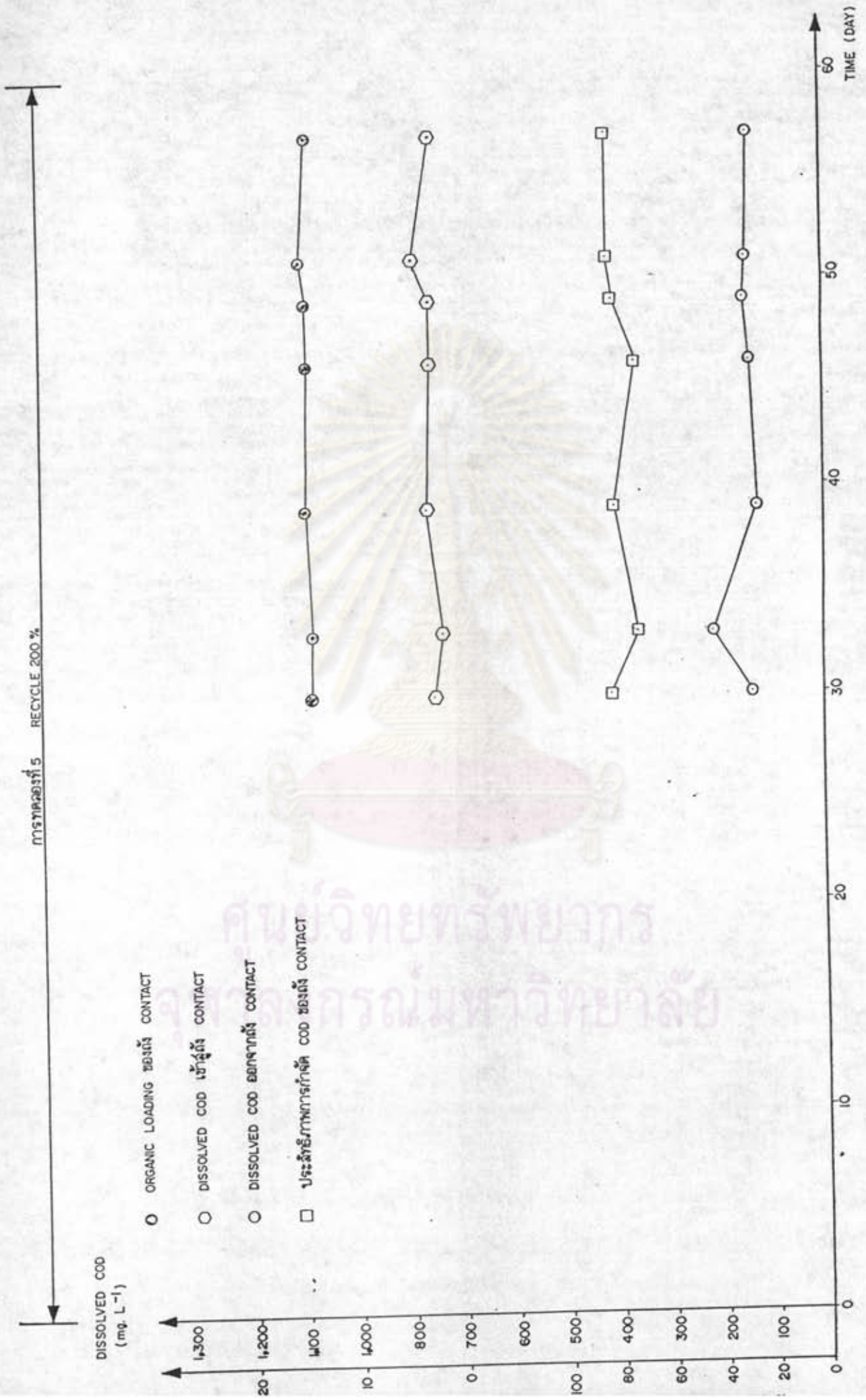
ตารางที่ 5.5 แสดงค่าเฉลี่ยการบรรทุกสารอินทรีย์ และประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของถังคอนแทกต์ ถังสเติมโลเซชัน และระบบรวมในการทดลองชุดที่สอง

การทดลองที่	ถังคอนแทกต์		ถังสเติมโลเซชัน		ระบบรวม	
	Organic loading (kg COD /m.d.)	COD removal (%)	Organic loading (kg COD /m.d.)	COD removal (%)	Organic loading (kg COD /m.d.)	COD removal (%)
5	14.93	78.3	0.39	80.7	2.6	93.7

5.3.1.1 ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของถังคอนแทกต์

รูปที่ 5.11 แสดงค่าการบรรทุกสารอินทรีย์ของถังคอนแทกต์ ค่าซีไอทีที่กรองของน้ำที่เข้าถังคอนแทกต์ ค่าซีไอทีที่กรองของน้ำที่ออกจากถังคอนแทกต์ และประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของถังคอนแทกต์ ในการทดลองชุดที่สอง

ผลการทดลองพบว่า ค่าการบรรทุกสารอินทรีย์ เฉพาะในถังคอนแทกต์ มีค่าเฉลี่ย 14.3 กก. ซีไอที/ลบ.ม.-วัน ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอทีของถัง มีค่าเฉลี่ย ร้อยละ 78.3 นับว่ามีประสิทธิภาพสูงกว่าการทดลองที่ 1 ซึ่งเป็นกระบวนการชกเคมีตัวกลาง โดยมีค่าเพียง ร้อยละ 53 ทั้ง ๆ ที่มีค่าการบรรทุกสารอินทรีย์ และระยะเวลาในการบำบัดใกล้เคียงกัน สาเหตุที่เป็นเช่นนี้ อาจเป็นเพราะว่า จุลชีพที่มีลักษณะตะกอนลอย



รูปที่ 5.11 DISSOLVED COD ที่เข้าและออกจากถัง CONTACT และประสิทธิภาพการกำจัด COD ของถัง CONTACT ในการทดลองชุดที่ 5

สามารถสัมพันธ์กับสารอินทรีย์ได้ดีกว่าจุลชีพในลักษณะเกาะติดกับตัวกลาง เพราะเกิดการอุกตัน จึงทำให้จุลชีพไม่สามารถสัมพันธ์กับสารอินทรีย์ ดังที่ได้กล่าวไว้ในหัวข้อ 5.2.1.2 เมื่อพิจารณา ประกอบกับตะกอนแขวนลอยที่เข้าถังคอนแทรกต์ จะเห็นว่าปริมาณมากกว่าการทดลองที่ 1 ทำให้ถังคอนแทรกต์มีจุลชีพที่ทำงานได้มากขึ้น

5.3.1.2 ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ของถังสเปมิไลเซชัน

รูปที่ 5.12 แสดงค่าการบรรทุกสารอินทรีย์ของถังสเปมิไลเซชัน ค่าซีไอคี่ที่กรองของน้ำที่เข้าถังสเปมิไลเซชัน ค่าซีไอคี่ที่กรองของน้ำที่ออกจากถังสเปมิไลเซชัน และประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ของถังสเปมิไลเซชัน ในการทดลองชุดที่สอง

ผลจากการทดลองพบว่า ค่าการบรรทุกสารอินทรีย์ที่เข้าถังสเปมิไลเซชันมีค่าเฉลี่ย 0.39 กก.ซีไอคี่/บ.ม.-วัน ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ มีค่าเฉลี่ยร้อยละ 80.7

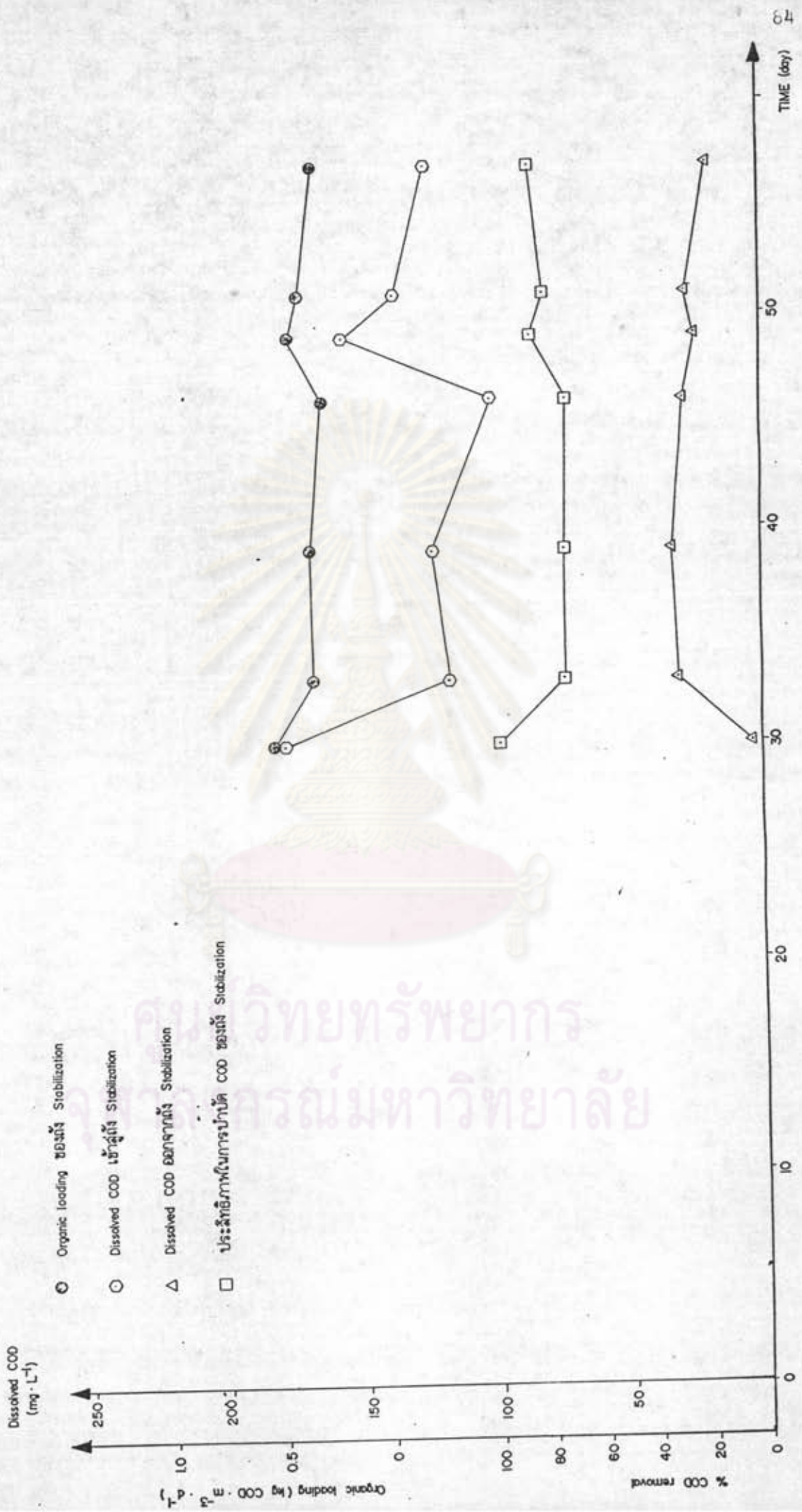
เมื่อเปรียบเทียบกับ การทดลองที่ 1 จะเห็นว่า การทดลองนี้มีประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่สูงกว่า ที่เป็นเช่นนี้ อาจมาจากการที่ค่าการบรรทุกสารอินทรีย์ของถังมีค่าต่ำกว่าในการทดลองที่ 1 และจากการที่จุลชีพสามารถสัมพันธ์กับสารอินทรีย์ได้ดีกว่า

5.3.1.3 ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ของระบบ

รูปที่ 5.13 แสดงค่าซีไอคี่ที่กรองของน้ำที่ออกมาจากถังออก จากถังตกตะกอน และประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ของระบบของการทดลองในชุดที่สอง

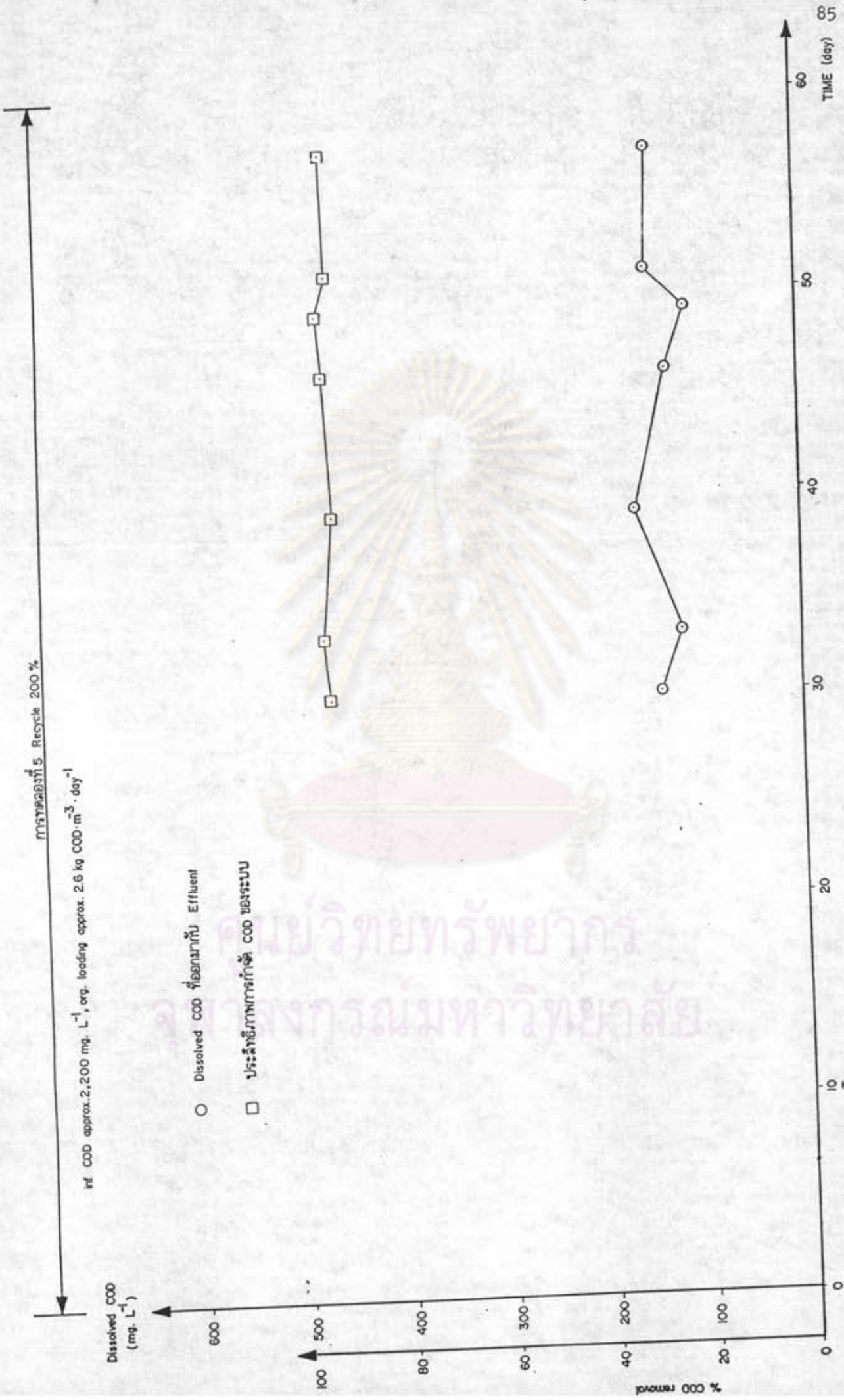
ผลจากการทดลองพบว่า ที่ค่าการบรรทุกสารอินทรีย์ 2.6 กก.ซีไอคี่/ลบ.ม.-วัน ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ของระบบมีค่าเฉลี่ยร้อยละ 93.7 นับว่ามีประสิทธิภาพที่ดีมาก ไม่แพ้กระบวนการอื่น ๆ เมื่อเทียบกับผลการทดลองที่ 1 ซึ่งมีค่าการบรรทุกเท่ากัน จะเห็นว่า กระบวนการชนิดตะกอนลอยมีประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่สูงกว่า ทั้งนี้ประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ เป็นผลเนื่องมาจากการทำงานร่วมกันของถังคอนแทรกต์ และถังสเปมิไลเซชัน ดังที่กล่าวแล้วในเบื้องต้น จะเห็นว่าประสิทธิภาพในการกำจัดซีไอคี่ของ

การทดลองที่ 5. Recycle 200 %



ศูนย์วิจัยทรัพยากร
กรมประมง มหาวิทยาลัย

รูปที่ 5.12 Dissolved COD ที่เข้า และ ออกจากถัง Stabilization และประสิทธิภาพการกำจัด COD ของถัง Stabilization ในการทดลองชุดที่สอง



รูปที่ 5.13 Dissolved COD ที่ออกมาจาก Effluent และ ประสิทธิภาพการกำจัด COD ของระบบ ในการทดลองชุดที่ 5

ศูนย์วิจัยทรัพยากร
 สิ่งแวดล้อมมหาวิทาลัย

ดังกล่าว และดังสเคมีโลเซชันมีค่าสูงกว่า การทดลองที่ 1 จึงส่งผลทำให้ประสิทธิภาพของระบบสูงขึ้น



5.3.2 การผลิตก๊าซชีวภาพ

ค่าเฉลี่ยของปริมาณก๊าซมีเทนที่ผลิตได้ ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี และเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎีของดังกล่าว ดังสเคมีโลเซชัน และของระบบ ในการทดลองชุดที่สอง แสดงไว้ในตารางที่ 5.6

5.3.2.1 ก๊าซชีวภาพรวมของระบบ

รูปที่ 5.14 แสดงปริมาณก๊าซชีวภาพรวมของระบบ ปริมาณก๊าซชีวภาพจากดังกล่าว ปริมาณก๊าซชีวภาพจากดังสเคมีโลเซชัน ปริมาณก๊าซมีเทนรวมของระบบ ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี และ เปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเมื่อเทียบกับทฤษฎีของการทดลองชุดที่สอง

ผลจากการทดลองพบว่า ก๊าซชีวภาพเกิดขึ้นในการทดลองนี้มีค่าเฉลี่ย 40.9 ลิตร/วัน เปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทน เมื่อเทียบกับทฤษฎี มีค่าเฉลี่ย 66.0 ซึ่งเมื่อเทียบกับการทดลองที่ 1 จะเห็นว่าปริมาณก๊าซชีวภาพมีค่าใกล้เคียงกัน และ ของการทดลองชุดนี้มีค่าน้อยกว่าเล็กน้อย แต่เปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎีมีค่าต่ำกว่า แสดงว่าจุลินทรีย์ใช้สารอินทรีย์ ส่วนหนึ่งไปในการดำรงชีพมากกว่าในการทดลองที่ 1

5.3.2.2 ก๊าซชีวภาพจากดังกล่าว

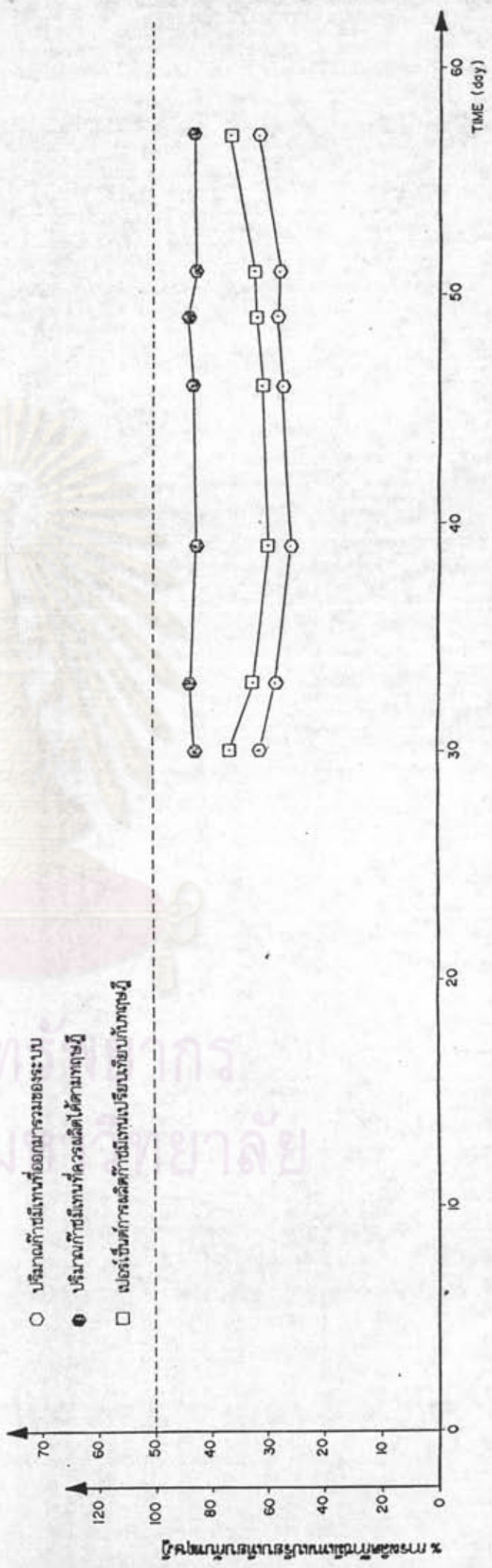
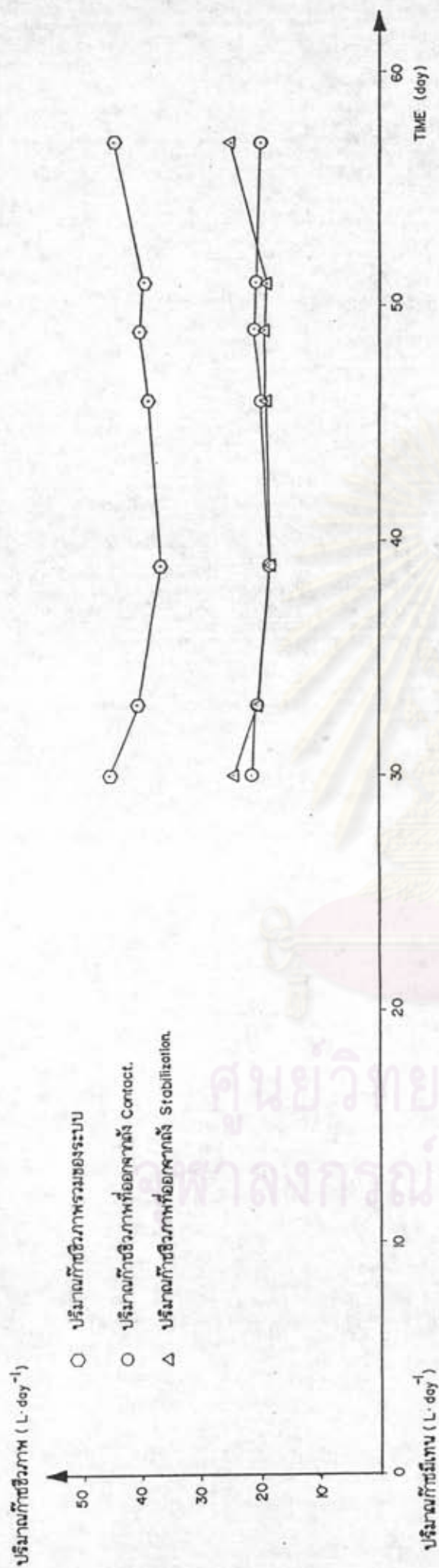
รูปที่ 5.15 แสดงปริมาณก๊าซมีเทนจากดังกล่าว เปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนในก๊าซชีวภาพจากดังกล่าว ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี และเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎีในการทดลองชุดที่สอง

ผลจากการทดลองพบว่า เปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนในการชีวภาพมีค่าเฉลี่ยร้อยละ 70.1 ปริมาณก๊าซมีเทนที่ผลิตได้ มีค่าเฉลี่ย 14.2 ลิตร/วัน และ เปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี มีค่าเฉลี่ย ร้อยละ 38.5

ตารางที่ 5.6 ค่าเฉลี่ยปริมาณก๊าซมีเทนที่ผลิตได้ ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตตามทฤษฎีและเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซเปรียบเทียบกับทฤษฎี ของถังคอนแทกต์ ดังสโตมิโลเซชัน และของระบบรวม

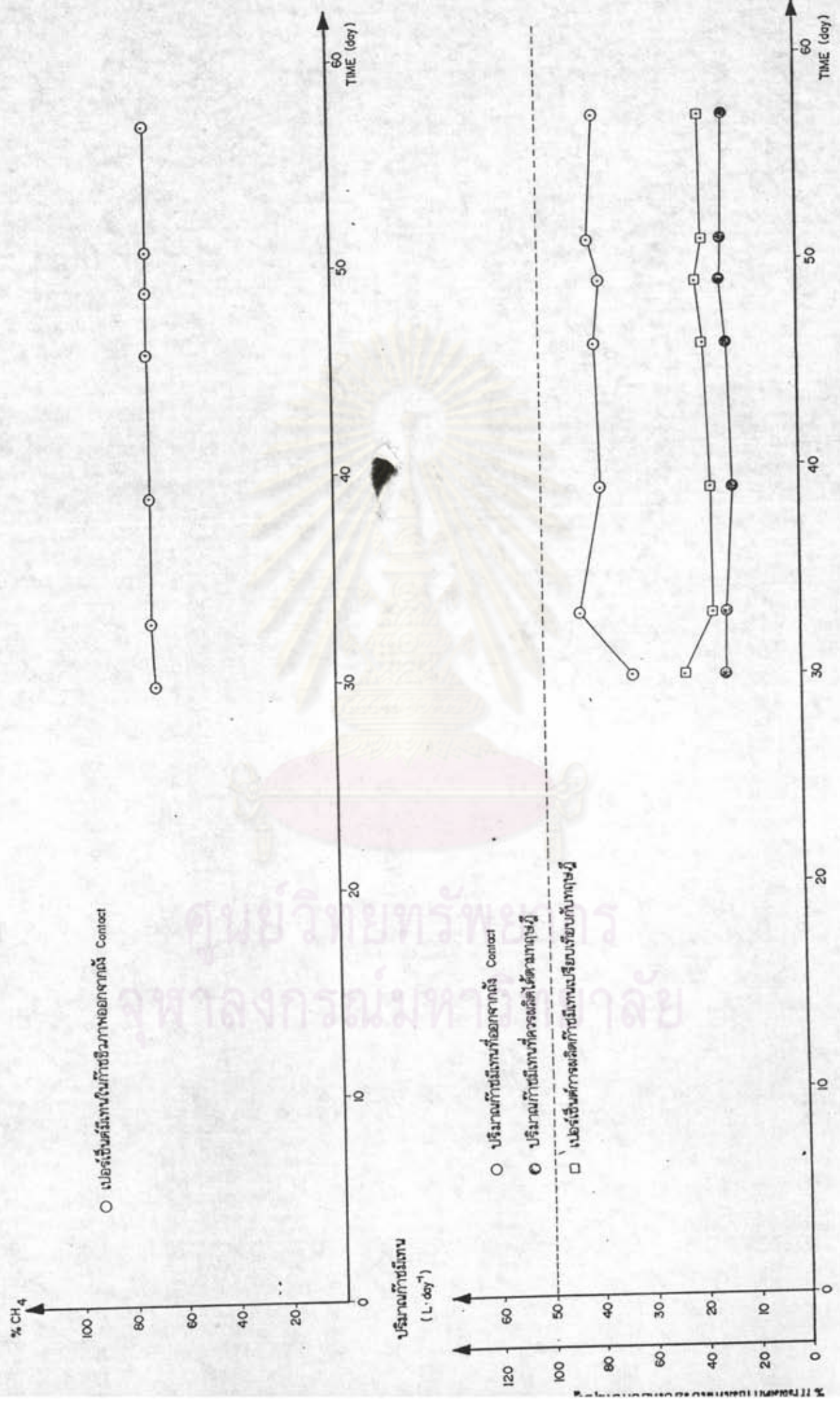
การทดลองที่	ถังคอนแทกต์			ดังสโตมิโลเซชัน			ของระบบรวม		
	ก๊าซมีเทน ที่ผลิตจริง (l/d)	ก๊าซมีเทน ที่ควรผลิต ได้ตามทฤษฎี (l/d)	% การผลิต ก๊าซมีเทน เปรียบเทียบกับ (%)	ก๊าซมีเทน ที่ผลิตจริง (l/d)	ก๊าซมีเทน ที่ควรผลิต ได้ตามทฤษฎี (l/d)	% การผลิต ก๊าซมีเทน เปรียบเทียบกับ (%)	ก๊าซมีเทน ที่ผลิตจริง (l/d)	ก๊าซมีเทน ที่ควรผลิต ได้ตามทฤษฎี (l/d)	% การผลิต ก๊าซมีเทน เปรียบเทียบกับ (%)
5	14.2	38.2	37.1	14.6	4.6	334.6	28.7	43.4	66.0

การทดลองที่ 5. Recycle 200%



รูปที่ 5.14 ปริมาณการผลิตก๊าซชีวภาพออกจาถัง Contact และ Stabilization และ ของระบบรวม ปริมาณก๊าซมีเทนที่ออกมารวมของระบบ และ ปริมาณก๊าซมีเทนที่ตรวจวัดได้ตามทฤษฎี และ เปรียบเทียบการผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี ในภาคทดลองชุดที่สอง

การทดลองที่ 5 Recycle 200%



○ เปอร์เซ็นต์มีเทนในก๊าซชีวภาพออกจากการ Contact

○ ปริมาณก๊าซมีเทนที่ออกจากการ Contact

● ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี

□ เปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี

รูปที่ 5.5 เปอร์เซ็นต์ก๊าซมีเทนในก๊าซชีวภาพ และ ปริมาณก๊าซที่ออกจากการ Contact และ ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี และ เปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี ในการทดลองชุดที่สอง

เมื่อเปรียบเทียบกับผลการทดลองที่ 1 ในชุดแรกจะเห็นว่า เเปอร์เซ็นคัมเพนในก๊าซชีวภาพมีค่าน้อยกว่า คาดว่าเป็นเพราะจุลชีพที่ทำงานในระบบแต่ละชนิด มีความแตกต่างกันไปจากการทดลองที่ 1 และเมื่อพิจารณาถึงเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี จะเห็นว่ามีค่าต่ำกว่า ร้อยละ 40 ซึ่งค่าที่ต่ำนี้แสดงให้เห็นถึงการเกิด adsorption ของสารอินทรีย์ โดยจุลชีพในถังคอนแทกต์ตามสมมุติฐานของกระบวนการ โดยสามารถยืนยันได้จากผลการทดลองการเกิดก๊าซชีวภาพของถังสแตบิไลเซชัน

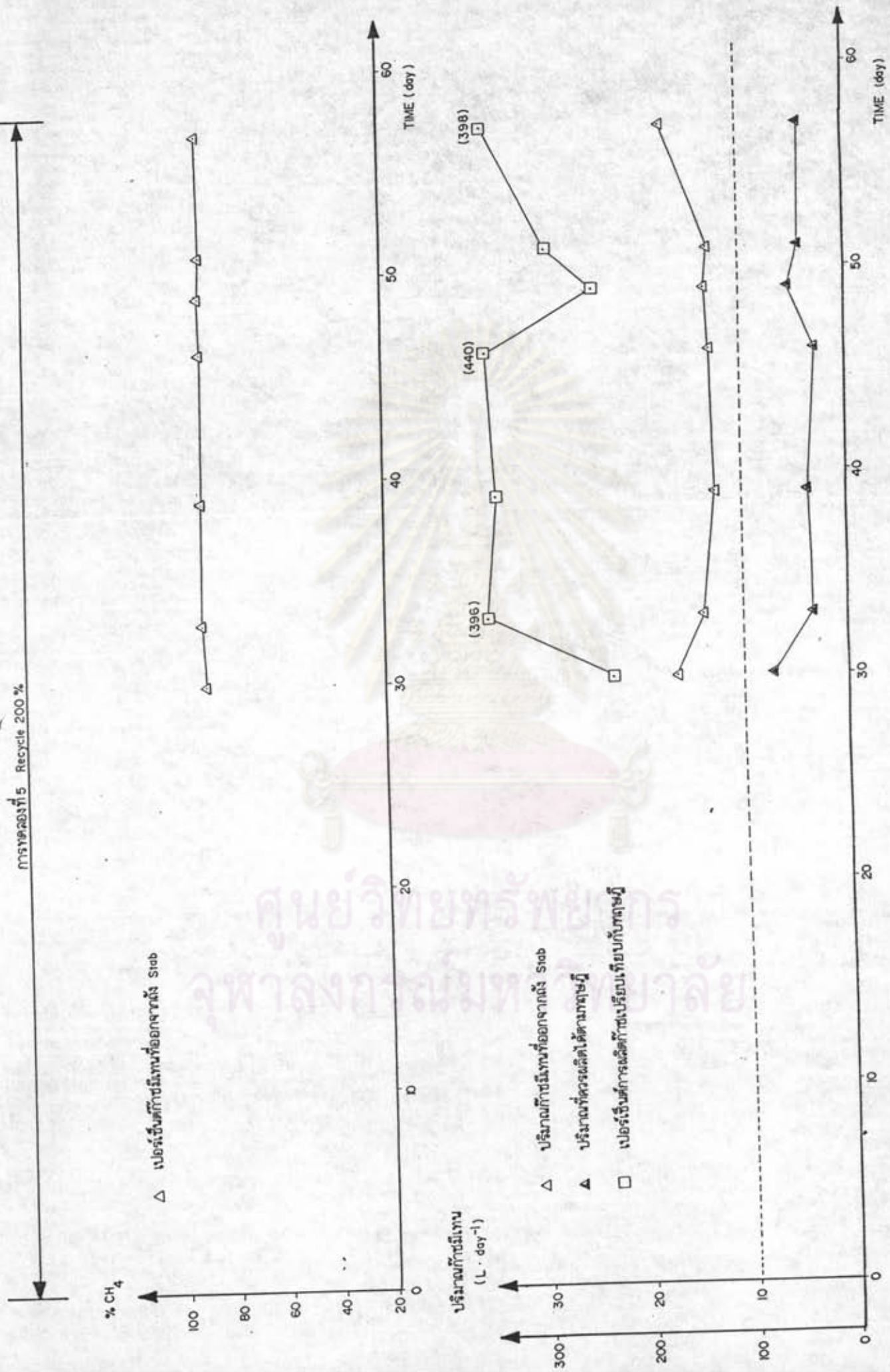
ค่าเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎีของการทดลองชุดนี้ มีค่าที่ต่ำกว่าผลการทดลองในชุดที่ 1 แสดงให้เห็นว่า กระบวนการชนิดตะกอนลอย มีการเกิด adsorption ได้ดีกว่ากระบวนการชนิดมีตัวกลาง เนื่องจากตะกอนจุลชีพสามารถสัมผัสกับสารอินทรีย์ได้ดีกว่า และสามารถหมุนเวียนระหว่างถังคอนแทกต์และถังสแตบิไลเซชันได้อย่างทั่วถึง ซึ่งแตกต่างจากกระบวนการชนิดมีตัวกลางที่มีตะกอนจุลชีพส่วนใหญ่เกาะติดกับตัวกลางภายในถังปฏิกิริยา

5.3.2.3 ก๊าซชีวภาพจากถังสแตบิไลเซชัน

รูปที่ 5.16 แสดงเปอร์เซ็นต์ในก๊าซชีวภาพจากถังสแตบิไลเซชัน ปริมาณก๊าซมีเทนจากถังสแตบิไลเซชัน ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี และเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี

ผลการทดลองพบว่า เเปอร์เซ็นต์ก๊าซมีเทนในก๊าซชีวภาพมีค่าเฉลี่ยร้อยละ 70.4 และปริมาณก๊าซมีเทนที่เกิดขึ้นมีค่าเฉลี่ย 14.6 ลิตร/วัน และเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับผลการทดลอง มีค่าเฉลี่ยร้อยละ 334.6

เมื่อเปรียบเทียบกับผลการทดลองที่ 1 จะเห็นว่าเปอร์เซ็นต์ก๊าซมีเทนในก๊าซชีวภาพมีค่าต่ำกว่า ด้วยเหตุผลเดียวกับถังคอนแทกต์ สำหรับเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎีในการทดลองนี้มีค่าสูงมากถึง ร้อยละ 334.6 ซึ่งเป็นการยืนยันถึงการเกิดการ adsorption ของสารอินทรีย์ โดยจุลชีพในถังคอนแทกต์ และนำมา stabilization ต่อในถังสแตบิไลเซชัน ถึงแม้ว่าก๊าซมีเทนส่วนหนึ่งอาจมาจากการย่อยสลายตะกอนแขวนลอย ภายในถังสแตบิไลเซชัน ซึ่งเห็นได้จากปริมาณตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออก



รูปที่ 5.16 เปอร์เซ็นก๊าซมีเทนในถังชีวภาพ และ ปริมาณก๊าซมีเทนที่ออกจนถึงสเตปป์ไลซีชันและปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้และเปอร์เซ็นต์การผลิดก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี ในการทดลองชุด 2.

จากดั่งมีค่าลดลงก็ตาม แต่เปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเทียบกับทฤษฎี ของดั่งสเต็มโกลเซชันมีค่าสูงมาก ประกอบกับเปอร์เซ็นต์การผลิตก๊าซมีเทนเทียบกับทฤษฎีของดั่งคอนแทกต์ก็มีค่าต่ำมาก และเมื่อพิจารณารวมทั้งระบบ ก๊าซมีเทนที่เกิดขึ้นก็มีค่าต่ำกว่าทฤษฎี แสดงให้เห็นว่าการทำงานของกระบวนการเป็นไปตามสมมุติฐานของกระบวนการจริง

5.3.3 ตะกอนจุลชีพภายในระบบ

เนื่องจากตะกอนจุลชีพภายในระบบของกระบวนการชนิดไม่มีตัวกลาง มีลักษณะที่แตกต่างไปจากกระบวนการชนิดมีตัวกลาง เพราะว่า จุลชีพของกระบวนการที่ไม่มีตัวกลางจะเป็นจุลชีพชนิดตะกอนลอย แต่จุลชีพของกระบวนการที่มีตัวกลางส่วนใหญ่จะเป็นจุลชีพที่จับเกาะติดกับตัวกลาง และ จุลชีพที่เป็นตะกอนลอยผสมกัน ดังนั้นในหัวข้อนี้จะกล่าวถึงจุลชีพภายในดั่งคอนแทกต์ และดั่งสเต็มโกลเซชันไปพร้อมกัน

ค่าเฉลี่ยของปริมาณตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออกจากดั่งคอนแทกต์ ดั่งสเต็มโกลเซชัน และปริมาณตะกอนแขวนลอยที่ออกจากระบบในการทดลองชุดที่สอง แสดงไว้ในตารางที่ 5.7

ตารางที่ 5.7 ค่าเฉลี่ยของตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออกจากดั่งคอนแทกต์ ดั่งสเต็มโกลเซชัน และที่ออกกับน้ำออกจากระบบในการทดลองชุดที่สอง

การทดลองที่	ดั่งคอนแทกต์		ดั่งสเต็มโกลเซชัน		SS ที่ออกกับน้ำออกจากระบบ (mg/l)
	SS เข้าดั่ง (mg/l)	SS ออก (mg/l)	SS เข้าดั่ง (mg/l)	SS ออก (mg/l)	
5	13,073	16,232	29,008	19,610	47.5

รูปที่ 5.17 แสดงปริมาณความเข้มข้นของตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออกจากถังคอนแทกต์ ในการทดลองชุดที่ 2

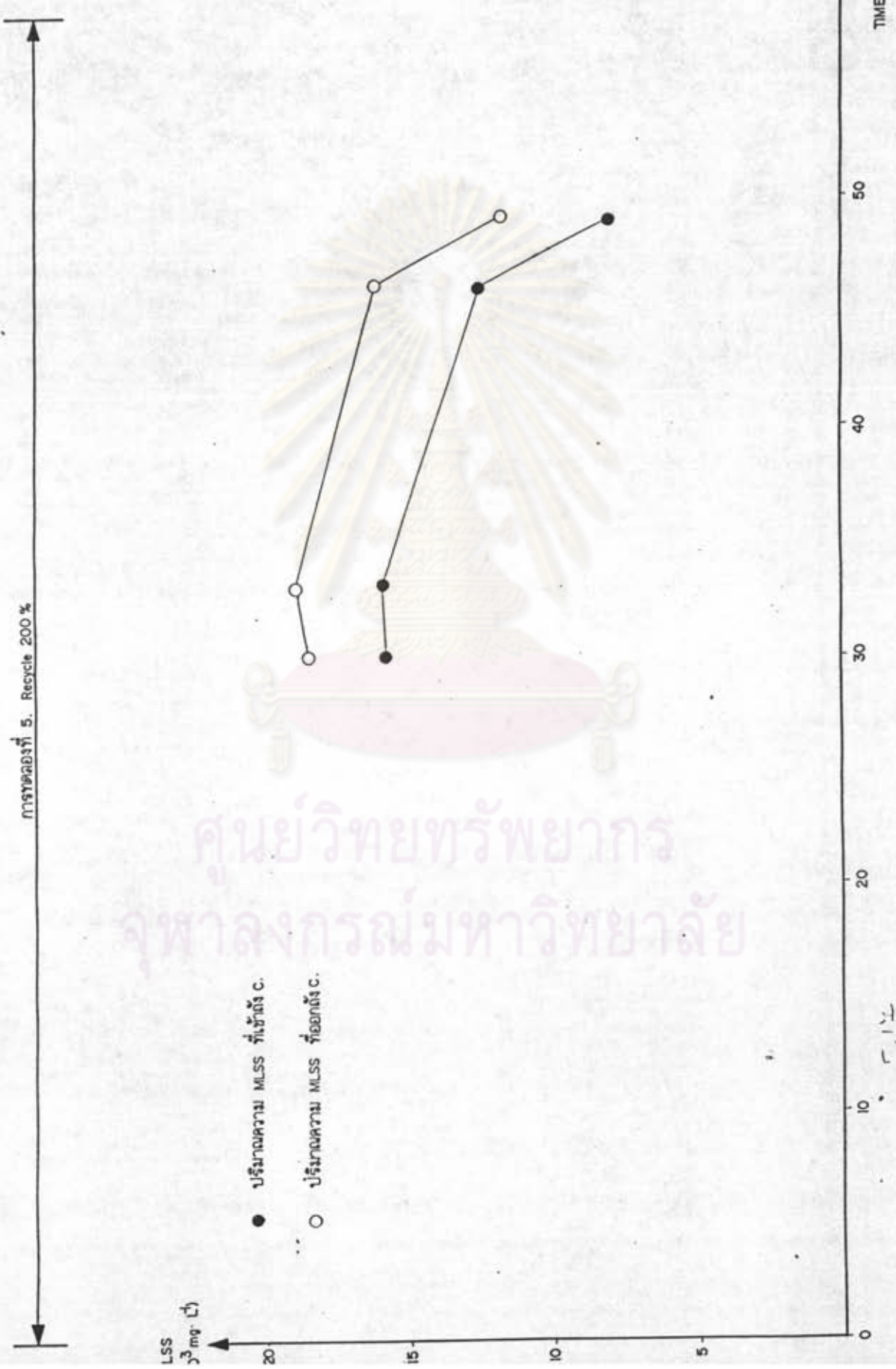
รูปที่ 5.18 แสดงปริมาณความเข้มข้นของตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออกจากถังสเต็มโลเซชัน ในการทดลอง ชุดที่ 2

รูปที่ 5.19 แสดงปริมาณความเข้มข้นของตะกอนแขวนลอยที่ออกมาจากน้ำออกจากระบบ

ผลจากการทดลองพบว่า ปริมาณตะกอนแขวนลอยที่เข้าถังคอนแทกต์มีค่าเฉลี่ย 13,073 มก./ล. ปริมาณตะกอนแขวนลอยที่ออกจากถังคอนแทกต์มีค่าเฉลี่ย 16,232 มก./ล. ปริมาณตะกอนแขวนลอยที่เข้าถังสเต็มโลเซชันมีค่าเฉลี่ย 29,008 มก./ล. ปริมาณตะกอนแขวนลอยที่ออกจากถังสเต็มโลเซชันมีค่าเฉลี่ย 19,610 มก./ล. และปริมาณตะกอนแขวนลอยที่ออกมาจากน้ำทิ้งของระบบ มีค่าเฉลี่ย 47.5 มก./ล.

จากการที่กระบวนการมีการสูบลูกบอลกลับ จึงทำให้ตะกอนแขวนลอย หรือ ตะกอนจุลชีพมีการหมุนเวียนกันระหว่างถังคอนแทกต์ และ ถังสเต็มโลเซชันตลอดเวลา โดยมีระยะเวลาการเก็บกักน้ำของถังคอนแทกต์ 1.27 ชั่วโมง และระยะเวลาการเก็บกักน้ำของถังสเต็มโลเซชัน 8.26 ชั่วโมง แสดงว่าตะกอนจุลชีพของถังปฏิกริยาทั้งสองเป็นจุลชีพกลุ่มเดียวกัน ถ้าพิจารณาจากปริมาณตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออกจากถังคอนแทกต์ จะเห็นว่ามีค่าเพิ่มขึ้น แสดงให้เห็นว่ามีการเจริญเติบโตของจุลชีพขึ้นภายในถังคอนแทกต์ จากค่าปริมาณตะกอนจุลชีพที่ออกจากถังคอนแทกต์มีค่าสูงถึง 19,144 มก./ล. แสดงว่า ถังคอนแทกต์มีจุลชีพในปริมาณที่สูงมาก ทำให้สามารถใช้สารอินทรีย์ได้เต็มที่ จึงส่งผลให้ประสิทธิภาพการกำจัดชีโอดีของถังคอนแทกต์มีค่าสูงกว่าการทดลองที่ 1

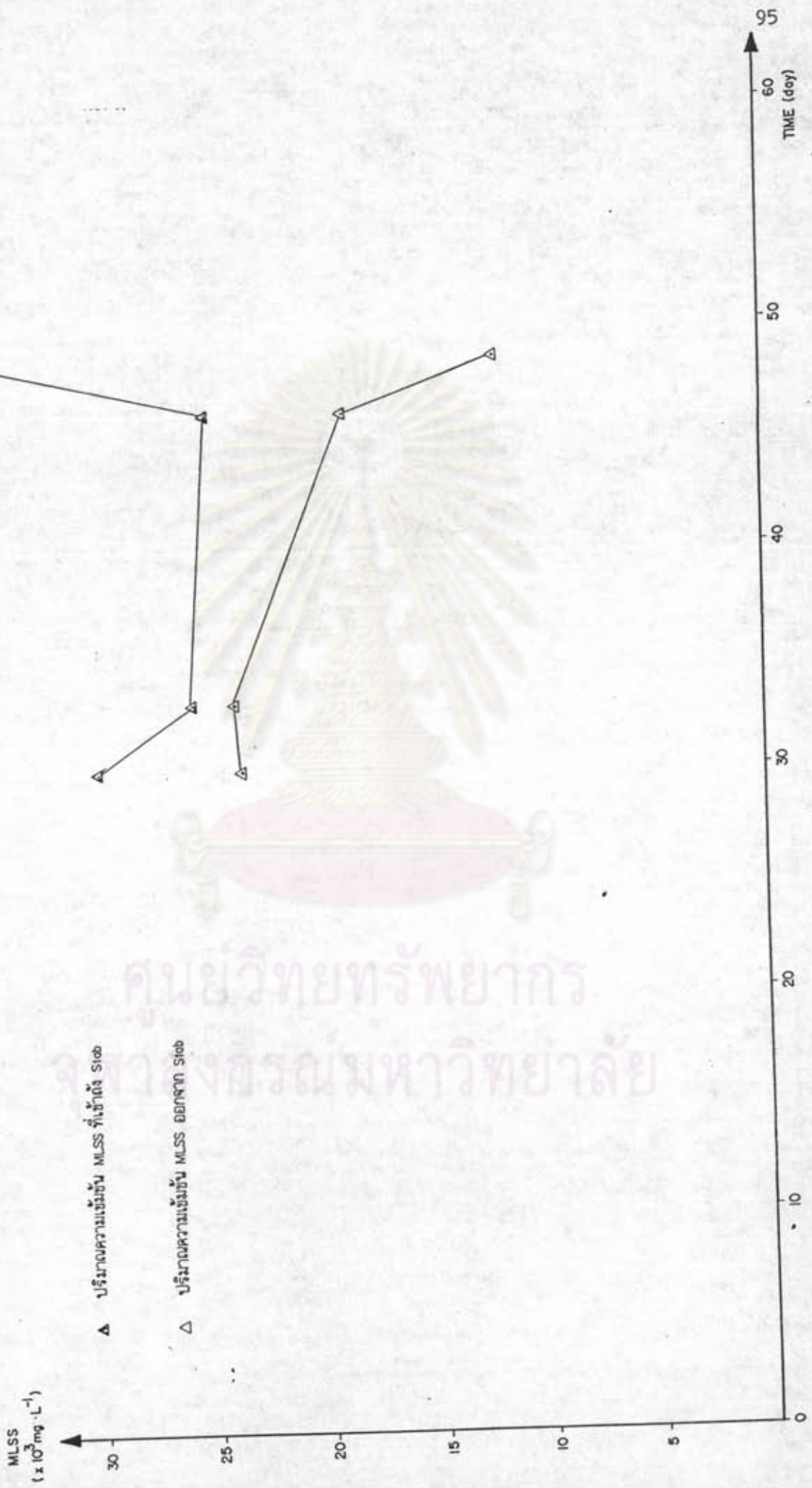
เมื่อพิจารณาปริมาณตะกอนแขวนลอยที่เข้าและออกจากถังสเต็มโลเซชัน จะเห็นว่ามีค่าลดลง แสดงให้เห็นว่า เกิดการย่อยสลายตะกอนจุลชีพภายในถังสเต็มโลเซชัน และจากค่าปริมาณตะกอนจุลชีพที่ออกจากถังสเต็มโลเซชันมีค่าสูงถึง 16,232 มก./ล. แสดงให้เห็นว่าถังสเต็มโลเซชันสามารถส่งตะกอนจุลชีพให้แก่ถังคอนแทกต์ได้อย่างมีประสิทธิภาพ



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รูปที่ 5.17 ปริมาณ MLSS ที่เข้าและออกจากถัง Contact ในการทดลองชุดที่ 5

การทดลองที่ 5 | RECYCLE 200 %



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาพที่ 5.18 ปริมาณ MLSS เข้า + ออกถัง S10b. ในการทดลองชุดที่สอง



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

รูปที่ 5.19 ปริมาณความเข้มข้นของตะกอนแขวนลอยที่ออกมากับน้ำออกจากระบบ

จากค่าปริมาณตะกอนแขวนลอยที่ออกจากระบบมีค่าที่ค่อนข้างต่ำ แสดงให้เห็นว่าตะกอนจุลชีวะมีสภาพที่ตกตะกอนได้ดี และถึงตกตะกอนสามารถทำการแยกตะกอนออกจากส่วนน้ำใสได้อย่างมีประสิทธิภาพ ทำให้สามารถรักษาตะกอนจุลชีวะส่วนใหญ่ไว้ในระบบได้ดี

5.3.4 กรดโวลลาไทล์

ค่าเฉลี่ยของปริมาณกรดโวลลาไทล์ที่ออกจากถังคอนแทกต์และถังสเปคิไลเซชันในการทดลองที่สอง แสดงไว้ในตารางที่ 5.8

ตารางที่ 5.8 แสดงค่าเฉลี่ย กรดโวลลาไทล์ที่ออกจากถังคอนแทกต์ และถังสเปคิไลเซชันในการทดลองชุดที่สอง

การทดลองที่	VFA ที่ออกจาก ถังคอนแทกต์ (mg. CH COOH/l)	VFA ที่ออกจาก ถังสเปคิไลเซชัน (mg. CH COOH/l)
5	72	53

รูปที่ 5.20 แสดงปริมาณความเข้มข้นของกรดโวลลาไทล์ ที่ออกมาจากถังคอนแทกต์ และถังสเปคิไลเซชัน

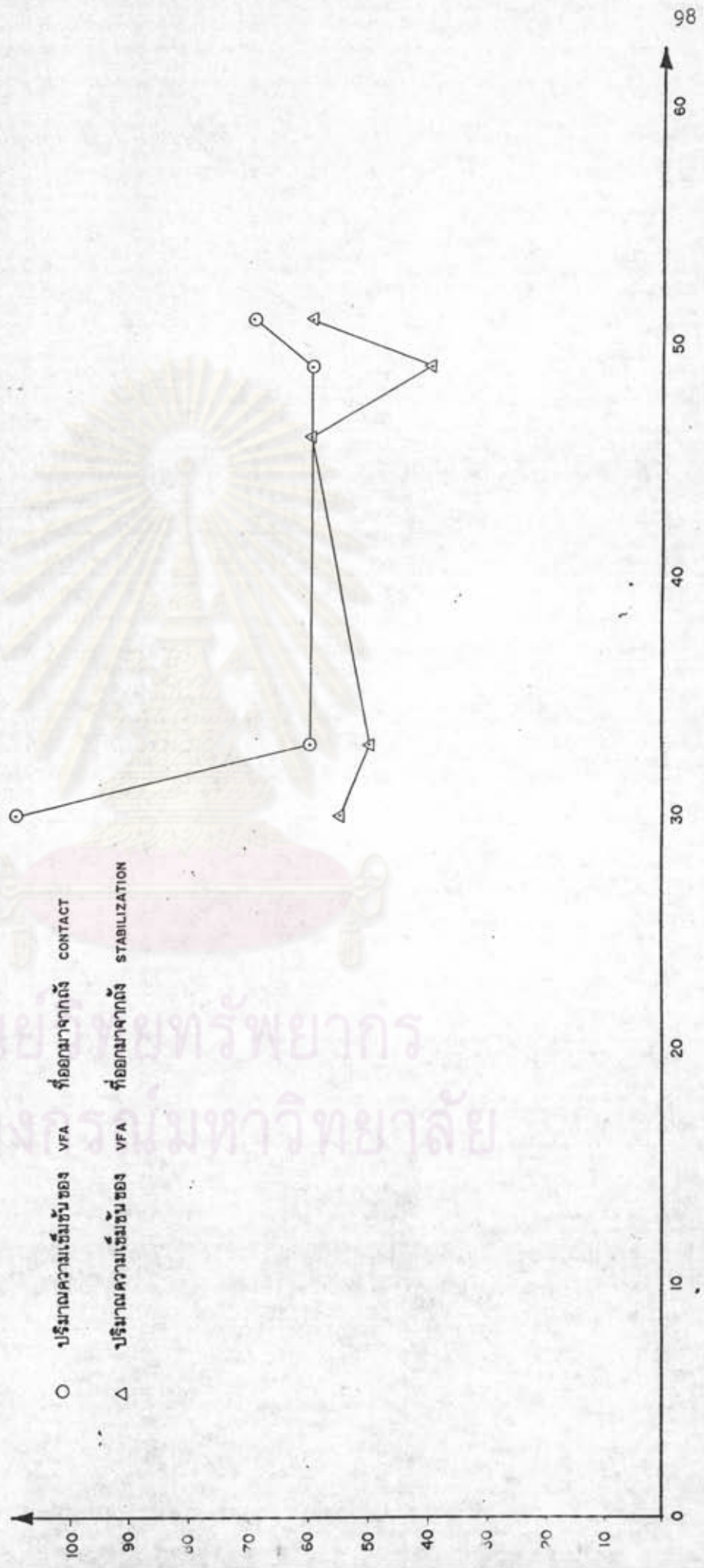
ผลจากการทดลองพบว่า ปริมาณความเข้มข้นของกรดโวลลาไทล์ ที่ออกจากถังคอนแทกต์มีค่าเฉลี่ย 72 มก. as acetic acid/l. และปริมาณความเข้มข้นของกรดโวลลาไทล์ที่ออกจากถังสเปคิไลเซชัน มีค่าเฉลี่ย 53 มก. as acetic acid/l. ซึ่งมีค่าที่ต่ำมากทั้งถังคอนแทกต์ และถังสเปคิไลเซชัน แสดงให้เห็นว่าถังปฏิกริยาทั้งสองมีเสถียรภาพที่ดีมาก อัตราการใช้กรดโวลลาไทล์สมดุลกับอัตราการสร้างกรดโวลลาไทล์ จึงทำให้ระบบทำงานได้อย่างมีประสิทธิภาพ

การทดลองที่ 5 RECYCLE 200 %

VOLATILE FATTY ACID

mg. / L⁻¹ as CH₃COOH)

- ปริมาณความเข้มข้นของ VFA ที่ออกมาจากถัง CONTACT
- △ ปริมาณความเข้มข้นของ VFA ที่ออกมาจากถัง STABILIZATION



รูปที่ 5.20 ปริมาณความเข้มข้นของ VOLATILE FATTY ACID ในรูปของ CH₃COOH ที่ออกมาจากถัง CONTACT และ STABILIZATION ในการทดลองชุดที่ 2

5.4 สรุปผลการวิจัย

จากผลการทดลอง กระบวนการทั้งสองชนิดทำให้ทราบถึงการทำงานร่วมกันของถังคอนแทกต์และถังสเปคิไลเซชัน ในการบำบัดน้ำเสียสังเคราะห์ที่มีน้ำคาลเป็นสารอินทรีย์ละลายอยู่ในน้ำ ในการทดลองชุดที่สองได้ศึกษาผลกระทบของกระบวนการเป็นชนิดตะกอนลอย เพื่อแก้ปัญหาการอุกคั้นของตัวกลางทำให้กระบวนการมีประสิทธิภาพในการทำงานที่ค้ำขึ้น สามารถกำจัดสารอินทรีย์ได้อย่างมีประสิทธิภาพซึ่งสูงถึง ร้อยละ 93.7 ที่การะบรทุกสารอินทรีย์ของระบบรวม 2.6 กก.ซีโอซี/ลบ.ม.-วัน จึงเป็นกระบวนการที่น่าสนใจมาก ซึ่งการวิจัยครั้งนี้มีเพียงแค่ 1 การทดลอง จึงสมควรที่จะมีการศึกษากระบวนการชนิดตะกอนลอยนี้เพิ่มเติมอีก

ค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของข้อมูลทั้งหมดในการทดลองทั้ง 2 ชุด ได้สรุปไว้ในตารางที่ 5.9 - 5.14 โดย

ตารางที่ 5.9 แสดงค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของข้อมูลของถังคอนแทกต์ในการทดลองชุดที่ 1

ตารางที่ 5.10 แสดงค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของข้อมูลของถังสเปคิไลเซชัน ในการทดลองชุดที่ 1

ตารางที่ 5.11 แสดงค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของข้อมูลของระบบในการทดลองชุดที่ 1

ตารางที่ 5.12 แสดงค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของข้อมูลของถังคอนแทกต์ในการทดลองชุดที่ 2

ตารางที่ 5.13 แสดงค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของข้อมูลของถังสเปคิไลเซชัน ในการทดลองชุดที่ 2

ตารางที่ 5.14 แสดงค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของข้อมูลของระบบในการทดลองชุดที่ 2

ตารางที่ 5.9 ค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของข้อมูลของถังคอนแทกต์

ข้อมูล	หน่วย	การทดลองที่ 1		การทดลองที่ 2		การทดลองที่ 3		การทดลองที่ 4	
		n	x	n	x	n	x	n	x
Filter COD ที่เข้าสู่ถัง	มก./ล.	8	788	7	1,638	17	3,665	3	4,910
Filter COD ที่ออกจกถัง	มก./ล.	8	371.5	7	1,064	17	2,719	3	4,397
SS ที่เข้าสู่ถัง	มก./ล.	6	52	3	133	12	545	3	941
SS ที่ออกจกถัง	มก./ล.	6	97	3	488	12	1,088	3	1,250
VFA ที่ออกจกถัง	มก./as	10	339	5	424	10	853	2	2,565
ปริมาณก๊าซชีวภาพ	ล./วัน	8	24	3	38.1	7	81.4	4	37.4
CH ในก๊าซชีวภาพ	%	8	75.4	3	58.7	7	45.1	4	52.0
ปริมาณก๊าซมีเทน	ล./วัน	8	18.1	3	22.3	7	36.7	4	19.5
ปริมาณก๊าซมีเทนตามทฤษฎี	ล./วัน	8	26.3	3	40.6	7	54.9	2	57.9
การผลิที่ก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี	%	8	70.0	3	55.2	7	66.9	2	35.7
การบรรพทสารอินทรีย์	กก.ซีไอดี/สพ.ม.-วัน	8	14.93	7	31.04	17	69.43	3	155
COD removal	%	8	52.9	7	34.1	17	27.3	3	10.3
									2.8

ตารางที่ 5.11 ค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของข้อมูลของถังสเติมโลเซชัน

ข้อมูล	หน่วย	การทดลองที่ 1		การทดลองที่ 2		การทดลองที่ 3		การทดลองที่ 4	
		n	x	n	x	n	x	n	x
Filter COD ที่เข้าสู่ถัง	มก./ล.	8	346	7	947	11	2,675	4	4,143
Filter COD ที่ออกจากถัง	มก./ล.	8	82	7	257	11	1,066	4	3,477
SS ที่เข้าสู่ถัง	มก./ล.	5	132	3	438	8	1,390	3	1,913
SS ที่ออกจากถัง	มก./ล.	6	91	3	200	10	836	3	1,177
VFA ที่ออกจากถัง	มก.as	10	148	5	152	10	486	2	2,093
ปริมาณก๊าซชีวภาพ	ล./วัน	8	20.4	4	60.8	8	132.9	4	101.2
CH ในก๊าซชีวภาพ	%	8	82.0	4	75.0	8	57.6	4	54.3
ปริมาณก๊าซมีเทน	ล./วัน	8	16.6	4	45.7	8	76.0	4	57.7
ปริมาณก๊าซมีเทนตามทฤษฎี	ล./วัน	8	13.6	4	30.6	8	68.9	4	42.3
การสกัดก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี	%	8	125.0	4	156.8	8	110.5	4	141.1
การบรรทุกลำอินทรีย์	กก.ซีไอต์/	8	1.0	7	2.75	11	7.77	4	24.07
COD removal	ลบ.ม.-วัน	8	75.6	7	72.6	11	60.0	4	16.03
	%		6.1		8.6		6.2		5.4

ตารางที่ 5.12 ค่าเฉลี่ย และ ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของข้อมูลของถังคอนแทกต์
ในการทดลองชุดที่สอง

ข้อมูล	หน่วย	การทดลองที่ 5		
		n	x	
Filter COD ที่เข้าสู่ถัง	มก./ล	7	753	16
Filter COD ที่ออกจากถัง	มก./ล	7	148	29
SS ที่เข้าสู่ถัง	มก./ล	4	13,073	3,692
SS ที่ออกจากถัง	มก./ล	4	16,232	3,288
VFA ที่ออกจากถัง	มก. as	5	72	22
	Acetic acid/ล	-	-	-
ปริมาณก๊าซชีวภาพ	ล./วัน	7	20.2	1.0
CH ในก๊าซชีวภาพ	%	7	70.1	0.7
ปริมาณก๊าซมีเทน	ล./วัน	7	14.1	0.9
ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี	ล./วัน	7	38.5	3.0
การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี	%	7	37.1	3.9
ภาวะบรรทุกระหว่างอินทรีย์	กก.ชีโอดี/ ลบ.ม.-วัน	7	14.3	0.3
COD removal	%	7	78.3	4.7

ตารางที่ 5.13 ค่าเฉลี่ย และ ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของข้อมูลของถังสเปคโกลเซชั่น
ในการทดลอง ชุดที่สอง

ข้อมูล	หน่วย	การทดลองที่ 5		
		n	x	
Filter COD ที่เข้าสู่ถัง	มก./ล	7	133	26
Filter COD ที่ออกจากถัง	มก./ล	7	24	10
SS ที่เข้าสู่ถัง	มก./ล	4	29,008	7,741
SS ที่ออกจากถัง	มก./ล	4	19,610	5,539
VFA ที่ออกจากถัง	มก. as Acetic acid	5	53.0	4.5
ปริมาณก๊าซชีวภาพ	ล./วัน	7	20.7	2.7
CH ในก๊าซชีวภาพ	%	7	70.4	0.7
ปริมาณก๊าซมีเทน	ล./วัน	7	14.6	1.82
ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี	ล./วัน	7	4.6	1.5
ก๊าซผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบกับทฤษฎี	%	7	334.6	81.7
ภาวะบรรทุกลสารอินทรีย์	กก.ซีไอที/ ลบ.ม.-วัน	7	0.39	0.08
COD removal	%	7	80.7	9.5



ตารางที่ 5.14 ค่าเฉลี่ยและค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานของข้อมูลของระบบรวม
ในการทดลองชุดที่สอง

ข้อมูล	หน่วย	การทดลองที่ 5		
		n	x	s
Filter COD ที่ออกมากับ Effluent	มก./ล	7	137	18
SS ที่ออกมากับ Effluent	มก./ล	7	47.5	3.4
ปริมาณก๊าซชีวภาพรวม	ล./วัน	7	40.9	3.1
ปริมาณก๊าซมีเทนรวม	ล./วัน	7	28.7	2.1
ปริมาณก๊าซมีเทนที่ควรผลิตได้ตามทฤษฎี	%	7	43.4	0.45
การผลิตก๊าซมีเทนเปรียบเทียบทฤษฎี	%	7	66.0	5.1
ภาวะบรรทุกระหว่างอินทรีย์	กก.ชีโอดี/ ลบ.ม.-วัน	-	2.6	-
COD removal	%	7	93.7	0.89

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย