

ประสีทิพภาพการกำจัดความชุนของกระบวนการสร้างเพ็ลเลต  
แบบใหม่ในระบบขนาดดั้นแบบ



นาย พลกัทร อรุณยakanan

สถาบันวิทยบริการ  
อพลส์กรุ๊ปมหาวิทยาลัย  
วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาด้านหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตร มหาบัณฑิต  
สาขาวิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม ภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย  
ปีการศึกษา 2540  
ISBN 974-638-629-8  
ลิขสิทธิ์ของ บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

**TURBIDITY REMOVAL EFFICIENCY OF THE PROTOTYPE UPFLOW  
PELLETIZATION PROCESS**

**Mr . Palapatra Aranyakananda**

**สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

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

**Department of Environmental Engineering**

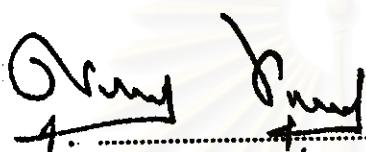
**Graduate School**

**Chulalongkorn University**

**Academic Year 1997**

หัวข้อวิทยานิพนธ์ ประสีกิจกิภาพการกำจัดความชุนของกระบวนการสร้างเพลเด็คแบบไฮโล  
 จัดในระบบขนาดดั้นแบบ  
 โดย นาย พลกัทร อรุณยานนท์  
 ภาควิชา วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
 อาจารย์ที่ปรึกษา ศาสตราจารย์ ดร. ธงชัย พรวฒสวัสดิ์

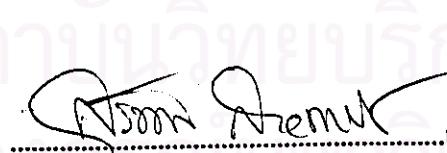
บัญชีติดวิทยาลัยฯทางกรรมมหาวิทยาลัยอนุเมตติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาบัณฑิต

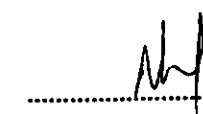
  
 กับบันทึกวิทยาลัย  
 (ศาสตราจารย์ นายแพทย์ ศุภวัฒน์ ชุติวงศ์)

คณะกรรมการสอนวิทยานิพนธ์

  
 ประธานกรรมการ  
 (รองศาสตราจารย์ ไพบูลย์ พรประภา)

  
 อาจารย์ที่ปรึกษา  
 (ศาสตราจารย์ ดร. ธงชัย พรวฒสวัสดิ์)

  
 กรรมการ  
 (รองศาสตราจารย์ ดร. สุรพัฒน์ สายพานิช)

  
 กรรมการ  
 (ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุทธิรักษ์ สุจิตรานนท์)

ผลักด้วยความต้องการ : ประวัติภัพการกำจัดความชุนของกระบวนการสร้างเพลตเต็มแบบใหม่ในระบบ  
ขนาดต้นแบบ (TURBIDITY REMOVAL EFFICIENCY OF THE PROTOTYPE UPFLOW  
PELLETIZATION PROCESS) อ.ที่ปรึกษา : ดร. ทรงชัย พรมพัสดุ์, 216 หน้า ISBN 974-638-629-8

การศึกษารังนี้ได้ทดลองประดุจตัวกระบวนการสร้างเพลตเต็มแบบใหม่ขนาดใหม่เพื่อทดสอบประสิทธิภาพ โดยใช้รูปแบบของประดุจตัวในช่วงที่มีความชุนประมาณ 90 ถึง 250 เอ็นทิลู(แปลงเป็นปีกานตุกาก) ดัง ปฏิกรณ์ที่ตัวอย่างน้ำที่มีความชุนต่ำกว่า 1.5 ม. ผลิตน้ำได้อย่างน้อย 14 ลบ.ม./ชม. โดยใช้สารสนับสนุนความเข้มข้น 17 มก./ล.  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$  เป็นโคแมกกูเลต และโพลิเมอร์ไม่มีประจุเป็นโคแมกกูเลต ที่อัตราเร้าให้ดีขึ้นอย่างน้อย 8 ม.ล/ชม. การทดลองแบ่งเป็น 3 ช่วง คือ ช่วงที่ 1 ทดลองเบรินเทิลการเวชน์เพลตเต็มที่อัตรา 0.3 ของน้ำให้ดีขึ้นและไม่มีการเวชน์เพลตเต็ม แบ่งครึ่ง 0.4 ก้า คือ 0.1, 0.3, 0.5 และ 0.7 มก./ล. ช่วงการทดลองช่วงที่ 2 ทดลองเบรินเทิล ชัตตราการหมุนในกวนที่ 2, 4 และ 6 รอบต่อนาที และแบ่งครึ่ง 0.5 ก้า คือ 0.5, 0.7 และ 0.9 มก./ล. ช่วงที่ 3 ทดลองเบรินเทิลชัตตราการหมุนในกวนที่ 2 แบบ 6 ใน(เหมือนการทดลองช่วงที่ 1 แต่ 2) และแบบ 2 ใน ที่อัตราโพลิเมอร์ก้าที่ 0.3 มก./ล. การทดลองทั้งหมดดำเนินการทดลองเป็นเวลา 72 ชม. ของการทดลอง โดยเก็บน้ำตัวอย่างทุก 6 และ 12 ชม. ขึ้นอยู่กับข้อมูลที่ต้องการ

#### จากการทดลองได้ข้อสรุปว่า

1. ในการทดลองนี้ซึ่งไม่สามารถสร้างเพลตเต็มได้ เนื่องจากยังไม่สามารถควบคุมอัตราของกากภายนอก ดังปฏิกรณ์ให้มีสภาพที่เหมาะสมในการเกิดเพลตเต็มได้ แม้จะใช้ A/T 0.015 ถึง 0.005 และ P/T 0.0025 ถึง 0.0098

2. การเวชน์มวลของแข็งในการทดลองนี้ ทำให้ระบบเสียสมดุลและสถานะคงด้วย อาจจะเนื่องจากเครื่องสูบน้ำที่ใช้วีซัมน้ำดูดของแข็งที่ไม่เหมาะสม ทำให้ไม่สามารถแยกแยะและถอดเป็นการเพิ่มภาระระบบ

3. อัตราการหมุนในกวนที่ 2 รอบต่อนาที ให้พอที่คิดว่าการทดลองที่อัตราหมุนสูงกว่า แต่มีแนวโน้มว่า อัตราการหมุนต่ำกว่านี้จะให้ประสิทธิภาพที่ดีขึ้น

4. รูปแบบในกวน 2 ในให้ผลต่ำกว่าแบบ 6 ใน ซึ่งเป็นผลจากความบัน្ត่วนที่น้อยลง

5. การเพิ่มปริมาณโพลิเมอร์ไม่มีประจุจาก 0.1 ถึง 0.9 มก./ล. มีผลทำให้ประสิทธิภัพการกำจัดความชุนที่ดีขึ้น

6. อุปกรณ์ที่สร้างขึ้นสามารถผลิตน้ำที่มีคุณภาพสูงได้(ต่ำกว่า 5 เอ็นทิลู) แต่ต้องมีการปรับปรุงอีกเพื่อ ประสิทธิภัพที่สูงขึ้น ซึ่งคาดว่าสามารถใช้ผลิตน้ำประปาแบบใหม่ได้ในอนาคต

## C717945 : MAJOR ENVIRONMENTAL ENGINEERING

KEY WORD:

TURBIDITY REMOVAL / PELLETIZATION

PALAPATRA ARANYAKANANDA: TURBIDITY REMOVAL EFFICIENCY OF THE

PROTOTYPE UPFLOW PELLETIZATION PROCESS. THESIS ADVISOR: PROF. THONGCHAI

PANSAWAD, Ph.D. 216pp ISBN 974-638-629-8

This paper is a study about the Upflow Pelletization Process using the raw water from the Prapa canal which has turbidity approximately at 90 to 250 NTU (depended on each season), also a tank reactor with diameter 1.5 m which can produce at least  $14 \text{ m}^3/\text{hr}$  treated water. Seventeen mg/l of alum was used as coagulant, nonionic polymer was used as coagulant at water up-flow rate of 8 m/hr. This experiment was divided into 3 parts. The first one compared between pellet recirculation at 0.3 water inflow and without recirculated, with polymer at 0.1, 0.3, 0.5 and 0.7 mg/l. The second one compared the agitation speed at 2, 4, and 6 rev./min. The last part compared between two types of agitator, i.e., 2 blades, and 6 blades at 0.3 mg/l polymer. The experiment took 72 hr while the sample water was collected every 6 and 12 hr.

Conclusion of the experiment:

1. Pellet could not be created in this since the tank reactor could not be controlled under the suitable condition, even using the A1/T ratio of 0.015 to 0.005 and the ratio P/T 0.0025 to 0.0098.
2. Recirculation of solids mass made the process unsteady which might be caused from the unsuitable pump, so the solids mass were broken, resulting in the process overload.
3. The result of agitation speed at 2 rev./min. was better than the result of higher agitation speed. It had the trend that the lower agitation speed created the better effective result.
4. Two blades agitator gave better result than 6 blades, due to the less of velocity gradient
5. Nonionic polymer 0.1 to 0.9 mg/l gave the better turbidity removal efficiency .
6. This prototype Pelletization tank could produce high quality water (less than 5 NTU). It needed however to be improve in order to get the higher efficiency which could be used to produce a good treated water in the future.

ภาควิชา..... วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
สาขาวิชา..... วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
ปีการศึกษา..... 2540

ลายมือชื่อนิสิต..... พล.ท.ร. อรุณรัตน์  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา..... D.S.P.  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....

## กิตติกรรมประกาศ

ข้อขอบคุณสำนักงานกองทุนสนับสนุนการวิจัย ที่ได้สนับสนุนเงินทุนในการวิจัยทั้งหมด

ผู้วิจัยขอขอบพระคุณ ศาสตราจารย์ ดร. ชงชัย พรรพสวัสดิ์ เป็นอย่างสูง ที่ให้โอกาสและคำปรึกษาแนะนำแนวทางในการดำเนินงานวิจัย การทำงาน ซึ่งอาจารย์เป็นแบบอย่างของการทำงานหนัก ทุ่มเทกับงานวิจัย ศึกษาในวิชาการความรู้ใหม่ๆ ตลอดเวลา และยังได้สถานะตรวจสอบงานวิจัยของนิสิตอย่างรวดเร็ว ถึงค้างๆ ที่อาจารย์ได้มอบให้ด่วนทำให้งานวิจัยครั้งนี้สำเร็จได้รวดเร็ว

ข้อขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ไพบูลย์ พรประภา รองศาสตราจารย์ ดร. สุรพล สายพาณิช ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุทธิรักษ์ ถุงริดานนท์ ที่ได้สถานะเวลา ให้คำแนะนำ อนุมัติโครงการร่างงานวิจัยตรวจสอบและเป็นคณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ให้แก่ผู้วิจัย

ข้อขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร. มั่นสิน ตันตีญาลเวศม์ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. เพชรพงษ์ เชาวกิจเจริญ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ประแสง มงคลศิริ ที่ให้คำปรึกษาแนะนำ ในการทำวิจัยที่ผ่านมา

ข้อขอบคุณการประปานครหลวง ที่ได้อนุเคราะห์ในเรื่องสถานที่ตั้งอุปกรณ์ สารสมเหตุ และเครื่องมือที่จำเป็นในวิเคราะห์วิจัย

ข้อขอบคุณ คุณเติมศักดิ์ ใจดิวรรพวิรช เจ้าหน้าที่ส่วนวิเคราะห์คุณภาพน้ำระบบน้ำดิบ แตะเจ้าหน้าที่ส่วนค่างๆ ในโรงงานผลิตน้ำประปา บางเขน ทุกท่าน ที่ให้คำแนะนำและข้อมูลด้านๆ ที่เป็นประโยชน์

ข้อขอบคุณ เจ้าหน้าที่ห้องชุดการ ห้องปฏิบัติการ ภาควิชาศิวกรรมสิ่งแวดล้อม และเจ้าหน้าที่ สมาคมวิศวกรรมสิ่งแวดล้อมแห่งประเทศไทย ที่ได้อานวยความสะดวกและความช่วยเหลือตลอดมา

ข้อขอบคุณ บริษัท SAN E. 68 ที่ได้จัดหาสารเคมีในการไฟเกรดคุณภาพดี ซึ่งมีอยู่ที่เดียวในประเทศไทย

ข้อขอบคุณ คุณสุชิ นาดังคพงศ์ ที่ได้ช่วยเหลือและให้คำแนะนำในการสร้างและติดตั้งอุปกรณ์ การวิจัย

ข้อขอบคุณ คุณอนุวัฒน์ ปุ่นพันธ์ฉาย ที่สถานะเวลาไปช่วยคุณและแนะนำเกี่ยวกับด้านการรับน้ำหนักของพื้นที่ทดลอง ซึ่งกรังความมั่นใจในความปลอดภัยให้กับผู้วิจัยระหว่างดำเนินการวิจัย

ข้อขอบคุณเพื่อนๆ พี่ๆ และน้องๆ ที่เคยให้กำลังใจ ช่วยเหลือ และแนะนำเช่นเมื่อผู้วิจัยทำการวิจัยที่การประปานครหลวง บางเขน

ข้อขอบคุณ คุณสุรัสวดี กองเกียรตินิท ที่ได้ช่วยเหลือและให้กำลังใจ ในการทำวิจัย

ขอกราบขอบพระคุณ บิดา นารดา ที่ได้ให้ทุกสิ่งทุกอย่าง โดยที่ไม่เกยรีบสิ่งตอบแทนใดๆ เลย และไม่เคยสร้างความกดดันในการเรียนปริญญาโท ซึ่งใช้เวลานานพอสมควร คุณความคิดทั้งหลาย อันเกิดจากวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ จึงขอขอบให้กับท่านทั้งสอง

## สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย .....	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ .....	๑
กิตติกรรมประกาศ .....	๙
สารบัญ .....	๙
สารบัญตาราง .....	๙
สารบัญรูป .....	๑

## บทที่

1 บทนำ.....	๑
2 วัตถุประสงค์และขอบเขตของการวิจัย.....	๒
2.1 วัตถุประสงค์ของการวิจัย.....	๒
2.2 ขอบเขตของการวิจัย.....	๒
3 ทฤษฎี สมมุติฐานและหลักการ.....	๓
3.1 กระบวนการโภคภณฑ์แล้วและพื้นดินภูแล้ว.....	๓
3.1.1 กลไกการทำลายเสื่อม化ของก่อต้านยศ.....	๓
3.1.2 การความดูมกระบวนการโภคภณฑ์.....	๔
3.1.3 การความเร็วและกวนชา.....	๔
3.2 สารสน.....	๗
3.3 โพลิเมอร์.....	๑๑
3.4 เพ็ตเด็ต.....	๑๓
3.4.1 สมมุติฐานเบื้องต้นของการกำจัดความชื้นในกระบวนการสร้างเพ็ตเด็ต.....	๑๓
3.4.2 กลไกของกระบวนการสร้างเพ็ตเด็ต.....	๑๔
3.4.3 ความสัมพันธ์ระหว่างความหนาแน่นประทิกชิพด้วยขนาดของมวลอนุภาคในชั้นเพ็ตเด็ต.....	๑๗

## สารบัญ(คด)

บทที่		หน้า
	3.4.4 ความสัมพันธ์ระหว่างความหนาแน่นประเทืองและขนาดของ มวลน้ำภาคในชาร์เกสต์.....	18
	3.5 การศึกษาที่ผ่านมา.....	21
4.	แผนการทดลองและดำเนินการ.....	50
	4.1 การดำเนินงาน.....	50
	4.2 เครื่องมือและอุปกรณ์.....	52
	4.3 แผนการทดลอง.....	56
	4.4 วิธีการทดลอง.....	59
	4.5 สารเคมีที่ใช้ในการทดลอง.....	61
	4.6 การเก็บตัวอย่างและการวิเคราะห์.....	62
5.	ผลการทดลองและวิจารณ์ผล.....	65
	5.1 การทดลองช่วงที่ 1.....	65
	5.1.1 อิทธิพลของการเวียนมวลของแข็งที่มีต่อน้ำหนาแน่นในถังปฏิกิริยา.....	66
	5.1.1.1 กรณีใช้โพลีเมอร์ไม่มีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.1 มก./ล.....	66
	5.1.1.2 กรณีใช้โพลีเมอร์ไม่มีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.3 มก./ล.....	67
	5.1.1.3 กรณีใช้โพลีเมอร์ไม่มีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.5 มก./ล.....	73
	5.1.1.4 กรณีใช้โพลีเมอร์ไม่มีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.7 มก./ล.....	73
	5.1.2 อิทธิพลของการเวียนมวลของแข็งที่มีต่อความชุนน้ำผลิต.....	78
	5.1.2.1 กรณีใช้โพลีเมอร์ไม่มีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.1 มก./ล.....	78
	5.1.2.2 กรณีใช้โพลีเมอร์ไม่มีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.3 มก./ล.....	81
	5.1.2.3 กรณีใช้โพลีเมอร์ไม่มีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.5 มก./ล.....	85
	5.1.2.4 กรณีใช้โพลีเมอร์ไม่มีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.7 มก./ล.....	88
	5.1.3 ความสัมพันธ์ระหว่างมวลกับความชุนน้ำผลิต.....	91
	5.2 การทดลองช่วงที่ 2 .....	96
	5.2.1 อิทธิพลของอัตราการหมุนในการต่อความชุนน้ำผลิต.....	96
	5.2.1.1 กรณีใช้โพลีเมอร์ไม่มีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.5 มก./ล.....	96
	5.2.1.2 กรณีใช้โพลีเมอร์ไม่มีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.7 มก./ล....	100
	5.2.1.3 กรณีใช้โพลีเมอร์ไม่มีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.9 มก./ล....	103

## สารบัญ(ต่อ)

บทที่

หน้า

5.2.2 อิทธิพลของอัตราการหมุนในกวนต่อมวลในชั้นมวลของแข็ง.....	108
5.2.1.1 กรณีใช้ไฟลีเมอร์ไม่มีประจุปรินาณความเข้มข้น 0.5 นาโน/ลิตร.....	108
5.2.1.2 กรณีใช้ไฟลีเมอร์ไม่มีประจุปรินาณความเข้มข้น 0.7 นาโน/ลิตร.....	110
5.2.1.3 กรณีใช้ไฟลีเมอร์ไม่มีประจุปรินาณความเข้มข้น 0.9 นาโน/ลิตร.....	112
5.2.3 ค่าประจุคงด้อยของน้ำดื่ม, น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผลิต.....	116
5.2.3.1 กรณีใช้ไฟลีเมอร์ไม่มีประจุปรินาณความเข้มข้น 0.5 นาโน/ลิตร.....	116
5.2.3.2 กรณีใช้ไฟลีเมอร์ไม่มีประจุปรินาณความเข้มข้น 0.7 นาโน/ลิตร.....	117
5.2.3.3 กรณีใช้ไฟลีเมอร์ไม่มีประจุปรินาณความเข้มข้น 0.9 นาโน/ลิตร.....	120
5.2.4 สภาพด่างน้ำดื่ม, น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผลิต.....	123
5.2.1.1 กรณีใช้ไฟลีเมอร์ไม่มีประจุปรินาณความเข้มข้น 0.5 นาโน/ลิตร.....	123
5.2.1.2 กรณีใช้ไฟลีเมอร์ไม่มีประจุปรินาณความเข้มข้น 0.7 นาโน/ลิตร.....	125
5.2.1.3 กรณีใช้ไฟลีเมอร์ไม่มีประจุปรินาณความเข้มข้น 0.9 นาโน/ลิตร.....	127
5.2.5 ค่าพีเอชของน้ำดื่ม, น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผลิต.....	129
5.2.1.1 กรณีใช้ไฟลีเมอร์ไม่มีประจุปรินาณความเข้มข้น 0.5 นาโน/ลิตร.....	129
5.2.1.2 กรณีใช้ไฟลีเมอร์ไม่มีประจุปรินาณความเข้มข้น 0.7 นาโน/ลิตร.....	131
5.2.1.3 กรณีใช้ไฟลีเมอร์ไม่มีประจุปรินาณความเข้มข้น 0.9 นาโน/ลิตร.....	133
5.2.6 ค่าอะซูมิเนี่ยน.....	135
5.3 การทดสอบช่วงที่ 3.....	137
5.3.1 อิทธิพลของรูปแบบในกวนต่อกวนขุ่นน้ำผลิต.....	137
5.3.2 อิทธิพลของรูปแบบในกวนต่อมวลของแข็งในระบบ.....	139
6.สรุปผลการทดลอง.....	141
7 ข้อเสนอแนะสำหรับการวิจัยในอนาคต.....	144
รายการอ้างอิง.....	145
ภาคผนวก.....	150
ภาคผนวก ก ภาพถ่ายการทดลอง.....	151
ภาคผนวก ข วิธีการคำนวณค่าความบัน្តป่วน.....	167
ภาคผนวก ค วิธีการเริ่มระบบ.....	172

สารบัญ(ต่อ)

บทที่		หน้า
	<b>ภาคผนวก ๔ การคำนวนปริมาณสารสกัด</b>	174
	<b>ภาคผนวก ๕ วิธีวิเคราะห์การทดสอบ</b>	176
	<b>ภาคผนวก ๖ การคำนวนค่าสารเคมี</b>	181
	<b>ภาคผนวก ๗ การคำนวนมวลในดัง</b>	182
	<b>ภาคผนวก ๘ ข้อมูลของการทดสอบ</b>	184
	<b>ภาคผนวก ๙ ตารางค่า A/L/T และ P/T</b>	214
	<b>ภาคผนวก ๑๐ บันทึกการทดสอบ</b>	215

**สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

## สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
3.1 เปรียบเทียบอัตราส่วนจุลฟลีโอกกับเพ็คเด็ตที่คำนวณขึ้นและปรินาญสารเคมีที่ใช้.....	17
3.2 ผลกระทบด้านโลหะมีร์.....	26
3.3 สถานะของเพ็คเด็ตในชั้นตะกอนในอัตราส่วนระหว่างความชุ่มกับสี.....	39
3.4 ผลกระทบดัง.....	41
3.5 สภาพการทดลอง.....	43
3.6 ผลกระทบดัง.....	44
4.1 การทดลองในช่วงที่ 1.....	57
4.2 การทดลองในช่วงที่ 2.....	58
4.3 สมมติทั่วไปของสารสัมฤทธิ์ 50 % ที่ใช้ในการทดลอง.....	61
4.4 สมมติทั่วไปของโลหะมีร์ที่ใช้ในการทดลอง.....	61
4.5 การเก็บตัวอย่างและวิเคราะห์ผลการทดลอง.....	63
4.6 การจัดเวลาการทำงานในแต่ละวัน.....	64
5.1 ความชุ่มน้ำดิน น้ำผิดติด และประสิทธิภาพการกำจัดความชุ่ม กรณีใช้สารสัมร์ร่วมกับ โลหะมีร์ในมีประจุที่ความเข้มข้น 0.1 มก./ล.....	78
5.2 ความชุ่มน้ำดิน น้ำผิดติด และประสิทธิภาพการกำจัดความชุ่ม กรณีใช้สารสัมร์ร่วมกับ โลหะมีร์ในมีประจุที่ความเข้มข้น 0.3 มก./ล.....	81
5.3 ความชุ่มน้ำดิน น้ำผิดติด และประสิทธิภาพการกำจัดความชุ่ม กรณีใช้สารสัมร์ร่วมกับ โลหะมีร์ในมีประจุที่ความเข้มข้น 0.5 มก./ล.....	84
5.4 ความชุ่มน้ำดิน น้ำผิดติด และประสิทธิภาพการกำจัดความชุ่ม กรณีใช้สารสัมร์ร่วมกับ โลหะมีร์ในมีประจุที่ความเข้มข้น 0.7 มก./ล.....	88
5.5 ความชุ่มน้ำดิน น้ำผิดติด และประสิทธิภาพการกำจัดความชุ่มที่สถานะคงตัว กรณีใช้ สารสัมร์ร่วมกับโลหะมีร์ในมีประจุ 0.5 มก./ล.....	97
5.6 ความชุ่มน้ำดิน น้ำผิดติด และประสิทธิภาพการกำจัดความชุ่มที่สถานะคงตัว กรณีใช้ สารสัมร์ร่วมกับโลหะมีร์ในมีประจุ 0.7 มก./ล.....	101
5.7 ความชุ่มน้ำดิน น้ำผิดติด และประสิทธิภาพการกำจัดความชุ่มที่สถานะคงตัว กรณีใช้ สารสัมร์ร่วมกับโลหะมีร์ในมีประจุ 0.9 มก./ล.....	104

## สารบัญตาราง(ต่อ)

ตารางที่

หน้า

5.8 มวลของแข็ง เปอร์เซนต์ของแข็งของข่วนถอย ความชุ่มน้ำผลิตและประสิทธิภาพการ กำจัดความชุ่มน้ำที่สถานะคงดัว กรณีใช้สารสกัดร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุบวกนาไฟ ความเข้มข้น 0.5 มก./ล. ....	109
5.9 มวลของแข็ง เปอร์เซนต์ของแข็งของข่วนถอย ความชุ่มน้ำผลิตและประสิทธิภาพการ กำจัดความชุ่มน้ำที่สถานะคงดัว กรณีใช้สารสกัดร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุบวกนาไฟ ความเข้มข้น 0.7 มก./ล. ....	111.
5.10 มวลของแข็ง เปอร์เซนต์ของแข็งของข่วนถอย ความชุ่มน้ำผลิตและประสิทธิภาพการ กำจัดความชุ่มน้ำที่สถานะคงดัว กรณีใช้สารสกัดร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุบวกนาไฟ ความเข้มข้น 0.9 มก./ล. ....	113
5.11 ค่าความชุ่มน้ำคิดและน้ำผลิตเบริกนเทบกับค่าประจุคงดองน้ำคิด น้ำหลัง กวนเร็วและน้ำผลิตที่สถานะคงดัว กรณีใช้สารสกัดร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.5 มก./ล. ....	117
5.12 ค่าความชุ่มน้ำคิดและน้ำผลิตเบริกนเทบกับค่าประจุคงดองน้ำคิด น้ำหลัง กวนเร็วและน้ำผลิตที่สถานะคงดัว กรณีใช้สารสกัดร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.7 มก./ล. ....	119
5.13 ค่าความชุ่มน้ำคิดและน้ำผลิตเบริกนเทบกับค่าประจุคงดองน้ำคิด น้ำหลัง กวนเร็วและน้ำผลิตที่สถานะคงดัว กรณีใช้สารสกัดร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.9 มก./ล. ....	121
5.14 สภาพค่าน้ำคิด น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผลิต ที่อัตราการหมุนในกรวยที่ 2, 4 และ 6 รอบ ต่อนาที กรณีใช้สารสกัดร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.5 มก./ล. ....	124
5.15 สภาพค่าน้ำคิด น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผลิต ที่อัตราการหมุนในกรวยที่ 2, 4 และ 6 รอบ ต่อนาที กรณีใช้สารสกัดร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.7 มก./ล. ....	126
5.16 สภาพค่าน้ำคิด น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผลิต ที่อัตราการหมุนในกรวยที่ 2, 4 และ 6 รอบ ต่อนาที กรณีใช้สารสกัดร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.9 มก./ล. ....	128
5.17 พื้อชน้ำคิด น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผลิต ที่อัตราการหมุนในกรวยที่ 2, 4 และ 6 รอบต่อ นาที กรณีใช้สารสกัดร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.5 มก./ล. ....	130
5.18 พื้อชน้ำคิด น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผลิต ที่อัตราการหมุนในกรวยที่ 2, 4 และ 6 รอบต่อ นาที กรณีใช้สารสกัดร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.7 มก./ล. ....	131
5.19 พื้อชน้ำคิด น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผลิต ที่อัตราการหมุนในกรวยที่ 2, 4 และ 6 รอบต่อ นาที กรณีใช้สารสกัดร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.9 มก./ล. ....	132

สารบัญตาราง(ต่อ)

ตารางที่	หน้า
5.20 ค่าอะครูมิเนียมจากการทดสอบทั้งหมด.....	137
5.21 ความชุ่มน้ำดิน น้ำผลิตและประสิทธิภาพการกำจัดความชุ่นที่สถานะคงดัว จากการทดสอบเปรียบเทียบในกรอบที่ 2 และ 6 ใน.....	138
5.22 มวลในถังปฏิกิริยาร์ ค่าของแข็งแขวนตลอดเปรียบเทียบกับประสิทธิภาพการกำจัดความชุ่นที่สถานะคงดัว ของการทดสอบเปรียบเทียบในกรอบ.....	140



**สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

## สารบัญ

ขั้นที่

หน้า

<b>3.1 ความสัมพันธ์ระหว่างความเร็วของกระบวนการและค่า G ในถังที่ต่างกัน 4 แบบจากการทดลอง.....</b>	<b>6</b>
<b>3.2 ชนิดของอะซูมิเนียมกับค่าเพื่อของสารประกอบอะซูมิเนียมไฮดรอกไซด์ที่ <math>1 \times 10^{-4}</math> M อะซูมิเนียมเปอร์คลอเรต.....</b>	<b>8</b>
<b>3.3 ผลไกในการสร้างໄโคแอกุเลชันด้วยสารสัมภั้ง 2 ประเภท .....</b>	<b>9</b>
<b>3.4 Stability Diagram ของสารสัมภั้นที่ไม่มีความบุ่น พื้นที่ภายในสัมภั้นประเป็นบริเวณ ที่มีการก่อรูปของ <math>\text{Al(OH)}_3</math> เกิดขึ้นได้รวดเร็ว ส่วนพื้นที่ภายนอกสัมภั้นประเป็นบริเวณ อ่ายมีการก่อรูปของ <math>\text{Al(OH)}_3</math> เกิดขึ้นอย่างช้าๆ.....</b>	<b>10</b>
<b>3.5 กลไกการทำลายเส้นใยรากพหุของกอตตอนบด แบบต่อเชื่อมด้วยไฟฟีเมอร์.....</b>	<b>12</b>
<b>3.6 สถานะของสารละลายน้ำในสภาวะที่มีความเข้มข้นและพื้นที่ต่างกัน.....</b>	<b>13</b>
<b>3.7 เปรียบเทียบการจับตัวเป็นของแข็งในสภาวะปกติกับสภาวะเมฆ.....</b>	<b>14</b>
<b>3.8 ขั้นตอนการรวมก้อนมวลอนุภาคในหลาขั้นตอน.....</b>	<b>15</b>
<b>3.9 แสดงการจับแนบทันต์ของหนึ่งต่อหนึ่งและการชนแบบสุ่ม.....</b>	<b>16</b>
<b>3.10 ความสัมพันธ์ระหว่างขนาดกับความหนาแน่นประสีกิชิตที่ 4 ค่าความบุ่น (a) 0.3 g/l; (b) 1.0 g/l; (c) 3.0 g/l. (d) 10.0 g/l .....</b>	<b>18</b>
<b>3.11 ขนาดและความหนาแน่นประสีกิชิตของก้อนเพล็อกเด็ตในจาร์เต็ลที่เวลาต่างๆ.....</b>	<b>19</b>
<b>3.12 ผังการทดลอง.....</b>	<b>22</b>
<b>3.13 ค่าความบุ่นกับเวลา.....</b>	<b>22</b>
<b>3.14 ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางเพล็อกเด็ตกับความสูงชั้นเพล็อกเด็ต.....</b>	<b>23</b>
<b>3.15 ความเร็วในการชนตัวกับขนาดเพล็อกเด็ต.....</b>	<b>23</b>
<b>3.16 ความหนาแน่นกับขนาดเพล็อกเด็ต.....</b>	<b>24</b>
<b>3.17 ความบุ่นเพล็อกเด็ตกับเวลา .....</b>	<b>25</b>
<b>3.18 ความสัมพันธ์ระหว่างเพล็อกเด็ตกับความสูงชั้นเพล็อกเด็ต .....</b>	<b>25</b>
<b>3.19 รูปแบบถังปฏิกิริยาของการกำจัดความค้างแบบต่างๆ.....</b>	<b>26</b>
<b>3.20 รูปแบบถังปฏิกิริยากระบวนการสร้างเพล็อกเด็ตในการนำໄอดีอะลัมน่าใช้ใหม่ .....</b>	<b>27</b>
<b>3.21 อุปกรณ์การทดลองสร้างเพล็อกเด็ต.....</b>	<b>29</b>
<b>3.22 รูปแบบการจัดใบพัสดุในแต่ละระดับชั้นเพล็อกเด็ตที่ทดลอง.....</b>	<b>31</b>

## สารบัญ(ต่อ)

รูปที่	หน้า
3.23 ผังการทดลอง.....	32
3.24 ความชุ่มน้ำผลิตภัณฑ์ ALT ต่างๆ.....	33
3.25 ความสัมพันธ์ระหว่างขนาดและความหนาแน่นเพลิดเด็คกับค่า ALT .....	33
3.26 ค่าความชุ่มน้ำผลิตภัณฑ์กับค่า PT ต่างกัน.....	34
3.27 ผลของโพลีเมอร์ต่างประจุในชั้นเพลิดเด็ค.....	35
3.28 แสดงการเคลื่อนที่ของอนุภาคที่เวลา 15, 30 และ 60 นาทีตามลำดับ .....	36
3.29 การกระจายของอนุภาคสีกับความสูงของชั้นเพลิดเด็คที่เวลาต่างๆ .....	37
3.30 อัตราส่วนสีที่ถูกต้องของการทดลองแยกเพลิดเด็คกับเวลาที่ความเข้มข้น a) 3 ก./ล. b) 1.0 ก./ล. c) 0.3 ก./ล. ....	38
3.31 ผังการทดลอง.....	40
3.32 ผังระบบที่ประยุกต์ใช้กระบวนการสร้างเพลิดเด็คในกระบวนการ AS.....	41
3.33 ผังอุปกรณ์การทดลอง.....	43
3.34 ผังระบบบำบัดน้ำเสีย.....	49
4.1 ขั้นตอนในการดำเนินการทดลองในการศึกษานี้.....	51
4.2 รูปถ่ายปฏิกริยาสร้างเพลิดเด็ค.....	53
4.3 รูปตัวอย่างของถังปฏิกริยาสร้างเพลิดเด็ค .....	54
4.4 รูปแบบใบกวน.....	55
4.5 แผนผังการจัดวางอุปกรณ์ระบบการทดลอง.....	60
5.1 มวลของแข็งในถังปฏิกริยาที่เวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.1 ㎎/ล เมื่อไม่มีและมีการเวียนมวลของแข็ง.....	68
5.2 ค่าของแข็งที่ระดับต่างๆและเวลาต่างๆกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.1 ㎎/ล เมื่อไม่มีและมีการเวียนมวลของแข็ง.....	69
5.3 มวลของแข็งในถังปฏิกริยาที่เวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.3 ㎎/ล เมื่อไม่มีและมีการเวียนมวลของแข็ง.....	70
5.4 ค่าของแข็งที่ระดับต่างๆและเวลาต่างๆกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.3 ㎎/ล เมื่อไม่มีและมีการเวียนมวลของแข็ง.....	71
5.5 ผังความเร็วน้ำในระบบ.....	72

## สารบัญ(ต่อ)

รูปที่

หน้า

5.6 มวลของแข็งในถังปฏิกรณ์ที่เวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.5 นก./ต เมื่อไม่มีกระแสไฟฟ้าในถัง.....	74
5.7 ค่าของแข็งที่ระดับต่างๆและเวลาต่างๆกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.5 นก./ต เมื่อไม่มีกระแสไฟฟ้าในถัง.....	75
5.8 มวลของแข็งในถังปฏิกรณ์ที่เวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.7 นก./ต เมื่อไม่มีกระแสไฟฟ้าในถัง.....	76
5.9 ค่าของแข็งที่ระดับต่างๆและเวลาต่างๆกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.7 นก./ต เมื่อไม่มีกระแสไฟฟ้าในถัง.....	77
5.10 ความขันน้ำคืนและน้ำผัดดิบที่เวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.1 นก./ต เมื่อไม่มีกระแสไฟฟ้าในถัง.....	79
5.11 ประสิทธิภาพการกำจัดความขันของระบบที่เวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับ โพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.1 นก./ต เมื่อไม่มีกระแสไฟฟ้าในถัง.....	80
5.12 ความขันน้ำคืนและน้ำผัดดิบที่เวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.3 นก./ต เมื่อไม่มีกระแสไฟฟ้าในถัง.....	83
5.13 ประสิทธิภาพการกำจัดความขันของระบบที่เวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับ โพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.3 นก./ต เมื่อไม่มีกระแสไฟฟ้าในถัง.....	84
5.14 ความขันน้ำคืนและน้ำผัดดิบที่เวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.5 นก./ต เมื่อไม่มีกระแสไฟฟ้าในถัง.....	86
5.15 ประสิทธิภาพการกำจัดความขันของระบบที่เวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับ โพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.5 นก./ต เมื่อไม่มีกระแสไฟฟ้าในถัง.....	87
5.16 ความขันน้ำคืนและน้ำผัดดิบที่เวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.7 นก./ต เมื่อไม่มีกระแสไฟฟ้าในถัง.....	89
5.17 ประสิทธิภาพการกำจัดความขันของระบบที่เวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับ โพลีเมอร์ไม่มีประจุ 0.7 นก./ต เมื่อไม่มีกระแสไฟฟ้าในถัง.....	90
5.18 เปรียบเทียบความขันน้ำผัดดิบที่โพลีเมอร์ต่างๆ เวลาต่างๆ ในกรณีไม่เวียนและเวียน มวลของแข็ง 0.3.....	92

## สารบัญรูป(ต่อ)

รูปที่

หน้า

5.19 เปรียบเทียบมวลในชั้นของแข็งที่ค่าโพลีเมอร์ 0.1, 0.3, 0.5 และ 0.7 นก./ต. และเวลาต่างๆ ในกรณีไม่เวียนและเวียนมวลของแข็งที่ 0.3.....	94
5.20 มวลในตั้งปฏิกิริยาที่ 12 ชน.สุดท้าย ในกรณีไม่เวียนและเวียนมวลของแข็ง.....	95
5.21 ความขุนน้ำผลิตที่ 12 ชน.สุดท้ายในกรณีกรีฟฟ์ไม่เวียนและเวียนมวลของแข็ง.....	95
5.22 ความขุนน้ำดินและน้ำผลิต ในเวลาต่างๆ ที่ความเร็วอบการหมุนในวง 2, 4 และ 6 รอบต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.5 นก./ต.....	98
5.23 ประสิทธิภาพการกำจัดความขุนของระบบ ที่ความเร็วอบการหมุนในวง 2, 4 และ 6 รอบต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.5 นก./ต.....	99
5.24 ความขุนน้ำผลิตเฉลี่ยที่สถานะคงตัว ที่ความเร็วอบการหมุนในวง 2, 4 และ 6 รอบต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.5 นก./ต.....	99
5.25 ความขุนน้ำดินและน้ำผลิต ในเวลาต่างๆ ที่ความเร็วอบการหมุนในวง 2, 4 และ 6 รอบต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.7 นก./ต.....	101
5.26 ประสิทธิภาพการกำจัดความขุนของระบบ ที่ความเร็วอบการหมุนในวง 2, 4 และ 6 รอบต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.7 นก./ต.....	102
5.27 ความขุนน้ำผลิตเฉลี่ยที่สถานะคงตัว ที่ความเร็วอบการหมุนในวง 2, 4 และ 6 รอบต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.7 นก./ต.....	102
5.28 ความขุนน้ำดินและน้ำผลิต ในเวลาต่างๆ ที่ความเร็วอบการหมุนในวง 2, 4 และ 6 รอบต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.9 นก./ต.....	104
5.29 ประสิทธิภาพการกำจัดความขุนของระบบ ที่ความเร็วอบการหมุนในวง 2, 4 และ 6 รอบต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.9 นก./ต.....	105
5.30 ความขุนน้ำผลิตเฉลี่ยที่สถานะคงตัว ที่ความเร็วอบการหมุนในวง 2, 4 และ 6 รอบต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.9 นก./ต.....	106
5.31 ความขุนน้ำผลิตในแต่ละช่วงเวลา ของทุกการทดสอบในช่วงที่ 2 .....	107
5.32 เปรียบเทียบความขุนน้ำผลิตที่สถานะคงตัว กรณีปานามโพลีเมอร์ 0.5, 0.7 และ 0.9 นก./ต. ที่ความเร็วอบการหมุนในวง 2, 4 และ 6 รอบต่อนาที.....	109

## สารบัญบุคคล

ขั้นที่

หน้า

5.33 ค่าของแข็งเฉลี่ยทั้งการทดสอบในระดับต่างๆ ที่อัตราการหักนูนในกวณ 2, 4และ 6 รอบ ต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.5 นาโนกรัม/ลิตร.....	109
5.34 ค่าของแข็งเฉลี่ยทั้งการทดสอบในระดับต่างๆ ที่อัตราการหักนูนในกวณ 2, 4และ 6 รอบ ต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.7 นาโนกรัม/ลิตร.....	111
5.35 ค่าของแข็งเฉลี่ยทั้งการทดสอบในระดับต่างๆ ที่อัตราการหักนูนในกวณ 2, 4และ 6 รอบ ต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.9 นาโนกรัม/ลิตร.....	113
5.36 เปรียบเทียบมวลของแข็งที่ระดับต่างๆ ในแต่ละการทดสอบ.....	114
5.37 ค่ามวลมวลของแข็งในถังปฏิกรณ์ที่ อัตราการหักนูนในกวณ 2, 4และ 6 รอบต่อนาที ในกรณีใช้สารสัมร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุ 0.5, 0.7 และ 0.9 นาโนกรัม/ลิตร.....	115
5.38 ค่าประจุคงดองชั้นน้ำดิน น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผัดกิต ในช่วงเวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัม ร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.5 นาโนกรัม/ลิตร.....	118
5.39 ค่าประจุคงดองชั้นน้ำดิน น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผัดกิต ในช่วงเวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัม ร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.7 นาโนกรัม/ลิตร.....	119
5.40 ค่าประจุคงดองชั้นน้ำดิน น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผัดกิต ในช่วงเวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัม ร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.9 นาโนกรัม/ลิตร.....	121
5.41 ค่าประจุคงดองชั้นน้ำผัดกิตที่สถานะคงตัว กรณีปริมาณความเข้มข้น โพลีเมอร์และ อัตราการหักนูนในกวณต่างๆ.....	122
5.42 สภาพค่าคงน้ำดิน น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผัดกิต ในช่วงเวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับ โพลีเมอร์ในมีประจุ 0.5 นาโนกรัม/ลิตร.....	124
5.43 สภาพค่าคงน้ำดิน น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผัดกิต ในช่วงเวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับ โพลีเมอร์ในมีประจุ 0.7 นาโนกรัม/ลิตร.....	126
5.44 สภาพค่าคงน้ำดิน น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผัดกิต ในช่วงเวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วมกับ โพลีเมอร์ในมีประจุ 0.9 นาโนกรัม/ลิตร.....	128
5.45 ค่าพื้นเชิงของน้ำดิน น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผัดกิต ในช่วงเวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วม กับโพลีเมอร์ในมีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.5 นาโนกรัม/ลิตร.....	128
5.46 ค่าพื้นเชิงของน้ำดิน น้ำหลังกวนเร็วและน้ำผัดกิต ในช่วงเวลาต่างๆ กรณีใช้สารสัมร่วม กับโพลีเมอร์ในมีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.7 นาโนกรัม/ลิตร.....	132

### สารบัญข้อ(ต่อ)

รูปที่

หน้า

- 5.47ค่าพื้นที่ของน้ำดิน น้ำหลังกวนเริ่วและน้ำผลิต ในช่วงเวลาต่างๆ กรณีใช้สารส้มร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.9 มก./ล.....134
- 5.48เปรียบเทียบค่าพื้นที่ของน้ำดิน น้ำหลังกวนเริ่วและน้ำผลิตเฉลี่ย ที่การทดลองอัตราการหมุนในกวน 2, 4และ 6 รอบต่อนาที และที่โพลีเมอร์ในมีประจุ 0.5, 0.7และ0.9 มก./ล.....135
- 5.49 เปรียบเทียบค่าของสูนิโน่ยในน้ำดินและน้ำผลิตจากการทดลองแบบปรับปรุงการหมุน ในกวน 2, 4และ 6 รอบต่อนาที และที่โพลีเมอร์ในมีประจุ 0.5, 0.7 และ0.9 รอบต่อนาที...137
- 5.50ความถี่ของน้ำดินและน้ำผลิต ในเวลาต่างๆจากการทดลองแบบปรับปรุงแบบในกวนที่ 2 และ 6 ใน139
- 5.51ค่าของแข็งเฉลี่ยที่ระดับต่างๆจากการทดลองเปลี่ยนรูปแบบในกวนที่ 2 และ 6 ในกรณีใช้สารส้มร่วมกับโพลีเมอร์ในมีประจุปริมาณความเข้มข้น 0.3 มก./ล.....141

## สถาบันวิทยบริการ

## จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย