

ໂຄແອກງູແຄນດີ ແລະ ໂຄແອກງູແຄນດີ ເອດຈາກເມັດມະຊຸມ



ນາງສາວ ນັ້ນາຮັກ ປະສົມຕົກ

## ສັນຍົງທະພາບ

ຈິຖານີພນອນີ່ເປັນສ່ວນໜຶ່ງຂອງກາທີກົກາດານໜັກສູດຮປຣິຢູ່ຢູ່ວິທະຍາກສະຄົມນາບັນຫຼິດ

ກາຄວິຊາວິທະຍາກສົງແວດລ້ອນ  
ບັນຫຼິດວິທະຍາລັບ ຈຸ່າລັງກຽມນາວິທະຍາລັບ

ພ.ສ.2538

ISBN 974 - 632 - 354 - 7

ລົບສິຫຼືຂອງບັນຫຼິດວິທະຍາລັບ ຈຸ່າລັງກຽມນາວິທະຍາລັບ

ໃຫຍ່

Moringa Seeds as Coagulant and Coagulant Aid

Miss Nattanart Prasomsri

# ศูนย์วิทยบริการ

A Thesis Submitted in Partial Fulfilment of the Requirement  
for the Degree of Master of Engineering  
Department of Environmental Engineering

Graduate School

Chulalongkorn University

1995

ISBN 974 - 632 - 354 - 7

นักวิทยานิพนธ์  
โดย  
ภาควิชา<sup>ศาสตร์</sup>  
อาจารย์ที่ปรึกษา

โคแอกกูแลนด์ และ โคแอกกูแลนด์ เอดจากร เมล็ดมะรุม  
นางสาวณัฐนารถ ประสมศรี  
วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
รองศาสตราจารย์ ดร. มั่นสิน ตันตุลเวศร์



บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของ  
การศึกษาตามหลักสูตรปฏิญญาณมหาบัณฑิต

ปี๒ ๒๕๖๑

คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย  
(รองศาสตราจารย์ ดร. สันติ ฤทธิวรรณ)

คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย

๒๕๖๑  
ประธานกรรมการ  
(ศาสตราจารย์ ดร. คงชัย พรวนสวัสดิ์)

๒๕๖๑  
อาจารย์ที่ปรึกษา  
(รองศาสตราจารย์ ดร. มั่นสิน ตันตุลเวศร์)

๒๕๖๑  
กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ ไฟพรรณ พรประภา)

๒๕๖๑  
กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ สุรี ขาวเรือง)

# พิมพ์ดันฉบับบทด้วยอวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสีเขียวที่เพียงแผ่นเดียว



ผู้ชุมนุม ประสมศรี : โคโนกุและโภคยาและโภคยาและเม็ดมะรุม ( Moringa SEEDS AS COAGULANT AND COAGULANT AID ) อ.ที่ปรึกษา : วศ.ดร. มั่นฉิน ตันตระเวศน์ 214 หน้า ISBN 978-632-354-7

งานทดลองวิจัยนี้เป็นการศึกษาถึงการนำเข้าเม็ดมะรุมมาใช้เป็นสารโคโนกุและโภคยาและโภคยาและเม็ดมะรุม เอตสาหรับการกำจัดความชื้นในกระบวนการผลิตโคโนกุ เช่น การทดลองวิจัยจะทำเพื่อทดสอบ ประสิทธิภาพของการเป็นโคโนกุและโภคยาและโภคยาและเม็ดมะรุม นอกจากนี้ยังทำการศึกษาเพื่อ ทักษิการที่เหมาะสมเพื่อเตรียมโคโนกุและเม็ดมะรุม ที่จะทำให้เกิดประสิทธิภาพมากที่สุด วิธีการที่ ใช้ในการทดลองคือวิธีเจาร์-test น้ำดีบีที่ใช้ในการทดลองเป็นน้ำชุ่นสังเคราะห์จากตินคาโอลิน ที่มีค่าคงที่ชุ่น 20 50 100 200 และ 300 เอ็นทู นอกจากนี้ยังใช้น้ำดีบีรวมชาติจาก 2 แหล่ง คือ น้ำดีบีจากทดลอง ประจำและแม่น้ำน่านครชัยศรี

โคโนกุและเม็ดมะรุม เตรียมได้จากการนำ เม็ดมะรุมจากสักแห้งนานต่อให้แห้ง หลังจาก นึ่งและคลายตัวท่อละลาย ในกระบวนการนี้ใช้ตัวท่อละลาย 4 ชนิด คือ น้ำ กะรากโซไครคลอริก 0.05 นอร์มอล โซเดียมคาร์บอนเนต 0.05 นอร์มอล และโซเดียมไฮดรอกไซด์ 0.05 นอร์มอล พบว่าตัวท่อละลาย ทั้ง 4 ชนิดไม่สามารถลดความชื้นได้ทั้งหมด โคโนกุและเม็ดมะรุมที่ได้จึงอยู่ในรูปของสารแขวน ลอย

จากการทดสอบประจำและคลายความชื้นเป็นโคโนกุและ เม็ดมะรุม เป็นโคโนกุและ เม็ดมะรุม เป็นโคโนกุและ เพียงอย่างเดียวได้ แม้ว่าจะสามารถลดความชื้นได้ 40 - 90 เปอร์เซนต์ แต่ค่า ความชื้นคงที่ที่ได้ยังมีค่าสูง นอกจากนี้ปัจจัยที่ต้อง เติมน้ำดีบีสูงมาก สำหรับการใช้เม็ดมะรุมร่วมกับสาร ซึ่งจะให้ประสิทธิภาพสูงกว่าการใช้เม็ดมะรุม เพียงอย่างเดียว โดยให้ค่าความชื้นคงที่ต่ำกว่า 10 เอ็นทู ได้ จากการทดลองพบว่าการเติม เม็ดมะรุมก่อน เติมสารซึ่มให้ประสิทธิภาพต่ำกว่าการเติมสารซึ่มก่อน เม็ด มะรุม นอกจากนี้ยังพบว่าตัวท่อละลายที่เหมาะสมสำหรับใช้เตรียมสารโคโนกุและเม็ดมะรุม คือ กะรากโซไครคลอริก เหราจะใช้ในปริมาณที่น้อยที่สุดแต่ให้ประสิทธิภาพสูงที่สุด รองลงมาคือ โซเดียมคาร์บอนเนต โซเดียมไฮดรอกไซด์ และน้ำตามลำดับ

ภาควิชา วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
สาขาวิชา วิศวกรรมอุตสาหกรรม  
ปีการศึกษา 2537

ลายมือชื่อนิสิต .....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา .....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม .....

## C517549 : MAJOR SANITARY ENGINEERING  
KEY WORD:

: COAGULATION / COAGULANT / COAGULANT AID / MORINGA / POLYMER  
NATTANART PARSONSRI : MORINGA SEEDS AS COAGULANT AND COAGULANT AID.  
THESIS ADVISOR : ASSO.PROF.MUNSIN TANTOONVEST ,Ph.D., 214pp. ISBN  
974 - 632 - 354 - 7

In this experimental research, moringa seeds was used as coagulant and coagulant aid for removing turbidity. Also four method of coagulant preparation from moringa seeds were investigated. The effectiveness of moringa seeds as coagulant and coagulant aid were studied by using a jar test method. Both synthetic water and natural surface water were used as raw water in this studying. Synthetic raw water prepared from kaolinite clay and tap water and natural raw water was obtained from Klong Prapa and Nakornchaisri river. The turbidity level of synthetic raw water being studied were 20, 50, 100, 200 and 300 NTU.

The coagulant from moringa was prepared by dissolving the moringa seeds powder in solvent. In this research, 4 types of solvent were used, they were water, 0.05 N. hydrochloric acid, 0.05 N. sodium carbonate and 0.05 N. sodium hydroxide. No complete dissolution was founded and all of coagulants were in suspension.

Results showed that moringa seeds could not used as coagulant alone because residual turbidity in treated water was still high although turbidity removal efficiency range covered 40 - 90%. The combined use of moringa seeds and alum gave more efficiency than using morinag seeds alone and produced the treated water with turbidity less than 10 NTU. Addition sequence of alum and moringa seeds was found important. It was founded that adding moringa seeds before alum gave more efficiency than adding alum before. The best solvent used to prepare coagulant was hydrochloric acid since high turbidity removal efficiency was obtained at lower doses. The second best solvent was sodium carbonate and followed by sodium hydroxide and water the worst solvent.

ภาควิชา..... วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
สาขาวิชา..... วิศวกรรมสุขาภิบาล  
ปีการศึกษา..... ๒๕๓๗

ลายมือชื่อนิสิต.....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา.....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....



## กิตติกรรมประกาศ

ผู้วิจัยขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร. มั่นศิน ตันทูลเวศร์ เป็นอย่างสูงที่ได้กุณา  
ให้คำปรึกษาและแนะนำในเรื่องด้าน ๆ เพื่อให้ผู้วิจัยสามารถทำการทดลองวิจัยนี้สำเร็จลุล่วงไปได้  
ด้วยดีและถูกต้อง

ขอขอบพระคุณ ศาสตราจารย์ ดร. ธงชัย พรวนสวัสดิ์ รองศาสตราจารย์สุรี ขาวເມືຍຮ  
และรองศาสตราจารย์ไพบูลย์ พรประภา ที่ช่วยกุณาดูแลขอวิทยานิพนธ์และให้คำปรึกษาทาง  
ด้านวิชาการแก่ผู้วิจัย

ขอขอบคุณคณาจารย์ทุกท่านที่ได้มอบความรู้ดัง ๆ ให้แก่ผู้วิจัย

ขอขอบคุณเจ้าหน้าที่ทางภาควิชาศึกษาธิการและสังคมทุกท่านที่ให้ความช่วยเหลือและ  
อำนวยความสะดวกตลอดมา

ขอขอบคุณพี่ ๆ และเพื่อน ๆ ทุกคนที่ช่วยเหลือทั้งในด้านกำลังใจและกำลังกาย

ขอขอบคุณบัณฑิตวิทยาลัยที่มอบทุนสนับสนุนงานวิจัยนี้ จนทำให้สามารถทำการวิจัย  
สำเร็จลุล่วงไปได้ด้วยดี

ท้ายที่สุดต้องขอขอบคุณครอบครัวของผู้วิจัย อันประกอบไปด้วย บิดา มารดา และน้อง  
ทั้ง 2 คนที่ให้ความช่วยเหลือทุกด้าน และให้กำลังใจแก่ผู้วิจัยตลอดมา หากวิทยานิพนธ์นี้พอมีคุณ  
ประโยชน์อยู่บ้าง ก็ขอขอบคุณด้วยนักลับไปให้ครอบครัวของผู้วิจัยได้รับไว้



## สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย.....	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	๑
กิตติกรรมประกาศ.....	๒
สารบัญ.....	๓
สารบัญตาราง.....	๓
สารบัญรูป.....	๓
บทที่ ๑ บทนำ.....	๑
ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา.....	๑
วัตถุประสงค์.....	๒
ขอบเขตการวิจัย.....	๒
บทที่ ๒ ทบทวนเอกสาร.....	๓
ทฤษฎีของกระบวนการคิดแยกกุเล็กน้ำ.....	๓
๑. เส้นทางของคิดโดยตัว.....	๓
๒. การทำลายเส้นทางของคิดโดยตัว.....	๔
๒.๑ กลไกการลดความหมายของข้อความ.....	๕
๒.๒ กลไกคุณติดผิวและทำลายประสาทไฟฟ้าของมนุษย์คิดโดยตัว.....	๕
๒.๓ กลไกการจับมนุษย์คิดโดยตัวไว้ในผลึกสารประกลบที่สร้างขึ้น.....	๕
๒.๔ กลไกการใช้สารอินทรีย์โพลีเมอร์เป็นสะพานเชื่อมมนุษย์คิดโดยตัว.....	๗
โภคภัยเล็กน้ำด้วยสารเคมีหรือสารสังเคราะห์.....	๙
๑. โภคภัยเล็กน้ำด้วยสารส้มและสารประกลบเหล็ก.....	๙
๒. โภคภัยเล็กน้ำด้วยโพลีเมอร์สังเคราะห์.....	๑๓
๓. ผลกระทบจากการใช้โภคภัยเคนต์สังเคราะห์.....	๑๘
๓.๑ ผลกระทบจากการใช้สารส้ม.....	๑๘
๓.๒ ผลกระทบจากการใช้โพลีเมอร์สังเคราะห์.....	๑๙
โภคภัยเล็กน้ำด้วยตินขนาดต่าง ๆ.....	๑๙
โภคภัยเล็กน้ำด้วยสารร้ายระเหด.....	๒๐

## สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
โภคภัยและสารเคมีที่มีผลต่อสัตว์น้ำ.....	20
โภคภัยและพืช.....	21
1. องค์ประกอบทางเคมีของโภคภัยแลนด์จากพืช.....	22
2. ปัจจัยที่มีผลต่อประสิทธิภาพของโภคภัยแลนด์ที่ได้จากพืช.....	23
2.1 ธรรมชาติทางเคมีของคอลลอยด์ในน้ำ.....	23
2.2 พีเอชและอิออนในน้ำ.....	24
2.3 ความเข้มข้นของโภคภัยแลนด์.....	24
3. ผลกระทบจากการใช้โภคภัยแลนด์ธรรมชาติจากพืช.....	25
3.1 คุณภาพน้ำทางเคมี.....	25
3.2 ปริมาณแบคทีเรียในน้ำ.....	25
3.3 พิษที่อาจมีต่อสุขภาพ.....	25
3.4 สารปฏิรูปะน้ำที่ปรากฏในโภคภัยแลนด์จากพืช.....	25
การใช้เม็ดมะม่วงเป็นโภคภัยแลนด์.....	26
1. ลักษณะของมะม่วงและการใช้ประโยชน์.....	26
2. การศึกษาถึงการใช้มะม่วงเป็นโภคภัยแลนด์.....	26
บทที่ 3 แผนงานและการดำเนินงานวิจัย.....	30
แผนกวิจัย.....	30
การเตรียมการทดลอง.....	30
1. การเตรียมสารเคมี.....	30
1.1 สารเคมีที่ใช้ในการติดเครื่องนาฬิกา.....	31
1.2 สารเคมีที่ใช้ในการเตรียมสารโภคภัยแลนด์จากเม็ดมะม่วง.....	32
1.3 สารเคมีที่ใช้ในการหาค่าความเป็นด่าง (Alkalinity).....	34
1.4 สารเคมีอื่นๆ.....	34
2. เครื่องมือและอุปกรณ์.....	35
3. การเตรียมน้ำสุ่นสังเคราะห์.....	36
4. การเตรียมโภคภัยแลนด์จากเม็ดมะม่วง.....	37

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า

5. การวิเคราะห์หาส่วนประกอบทางเคมีของโคเออกูแลนต์จากเม็ดมะรุม.....	37
การทดสอบเบื้องต้น.....	39
1. การตรวจสอบประจุของสารโคเออกูแลนต์.....	39
2. การทดสอบเบื้องต้นถึงประสิทธิภาพในการเป็นโคเออกูแลนต์และโคเออกูแลนต์เอด.....	41
การทดสอบประสิทธิภาพในการเป็นโคเออกูแลนต์และโคเออกูแลนต์เอด.....	41
1. วิธีที่ใช้ในการทดสอบ.....	41
2. ตัวแปรที่ทำการศึกษา.....	42
3. ขั้นตอนและจำนวนการทดสอบ.....	42
การวิเคราะห์ค่าใช้จ่ายและเสนอแนวทางในการนำไปประยุกต์ใช้.....	43
<b>บทที่ 4 ผลการทดลองและวิเคราะห์ผล.....</b>	<b>46</b>
การเตรียมโคเออกูแลนต์จากเม็ดมะรุม.....	46
1. การเตรียมผงเม็ดมะรุม.....	46
2. องค์ประกอบทางเคมีของผงเม็ดมะรุม.....	46
3. การเตรียมสารเชวนลดอย่างผงเม็ดมะรุม.....	50
การวัดประจุของโคเออกูแลนต์.....	53
การใช้เม็ดมะรุมเป็นโคเออกูแลนต์.....	64
1. ประสิทธิภาพในการกำจัดความชื้น.....	64
2. ผลกระทบต่อพืช และความเป็นด่างของน้ำ.....	72
3. อิทธิพลของพืช.....	76
4. การทดสอบความเสื่อมของผงเม็ดมะรุม.....	79
5. การทดสอบกับน้ำดินจากแหล่งน้ำธรรมชาติ.....	79
6. การนำไปใช้งาน.....	83

## สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
การใช้เม็ดมะม่วงเป็นโภคภัณฑ์ยา .....	84
1. ประสีทิภิภพในการกำจัดความชุ่น.....	84
2. อิทธิพลของพืชฯ .....	93
3. การทดสอบกับน้ำดิบจากแหล่งน้ำธรรมชาติ .....	98
4. การนำไปใช้งาน.....	98
การใช้สารส้มเป็นโภคภัณฑ์ยาคร่วมกับเม็ดมะม่วง .....	103
1.. ประสีทิภิภพในการกำจัดความชุ่น.....	103
2. การทดสอบกับน้ำดิบจากแหล่งน้ำธรรมชาติ.....	103
3. การนำไปใช้งาน.....	103
การเปรียบเทียบประสีทิภิภพในการเป็นโภคภัณฑ์ยาคร่วงเม็ด มะม่วงกับสารส้ม .....	107
การวิเคราะห์ค่าใช้จ่ายในการใช้เม็ดมะม่วงเป็นโภคภัณฑ์และ โภคภัณฑ์ยา .....	107
1. ค่าใช้จ่ายในการใช้เม็ดมะม่วงเป็นโภคภัณฑ์เปรียบเทียบ กับการใช้สารส้ม.....	110
2. ค่าใช้จ่ายในการใช้เม็ดมะม่วงเป็นโภคภัณฑ์ยาคร่วงเปรียบเทียบ กับการใช้สารส้มอย่างเดียว.....	113
3. ค่าใช้จ่ายในการใช้สารส้มเป็นโภคภัณฑ์ยาคร่วงกับ เม็ดมะม่วง.....	113
การเสนอแนวทางในการนำไปใช้ในงานประจำ .....	116
บทที่ 5 สรุปผลการทดลอง .....	117
บทที่ 6 ข้อแนะนำสำหรับการวิจัยเพิ่มเติม .....	119
รายการอ้างอิง .....	120
ภาคผนวก ก .....	124
ภาคผนวก ข .....	129
ประวัติผู้เขียน .....	214

## สารบัญตาราง

หน้า

ตารางที่ 2 - 1	ขนาดและความสามารถในการทดสอบของอนุภาคต่าง ๆ .....	4
ตารางที่ 3 - 1	โคแอกูแลนต์จากเม็ดมะรุมที่ใช้ในการทดลอง .....	38
ตารางที่ 3 - 2	การวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของผงเม็ดมะรุม .....	38
ตารางที่ 3 - 3	การใต้雷射ย้อนกลับเพื่อหาประจุของโคแอกูแลนต์จากเม็ดมะรุม .....	40
ตารางที่ 3 - 4	จำนวนชุดการทดลองทั้งหมดในการวิจัย .....	43
ตารางที่ 3 - 5	แผนการทำ Jar-test ใน การทดลองวิจัย .....	44
ตารางที่ 4 - 1	ผลการวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของผงเม็ดมะรุม .....	47
ตารางที่ 4 - 2	ประจุของเม็ดมะรุมอายุ 0 เดือนที่พิเชชช์ต่าง ๆ .....	57
ตารางที่ 4 - 3	ประจุของโคแอกูแลนต์จากผงเม็ดมะรุมที่อายุต่าง ๆ .....	61
ตารางที่ 4 - 4	ความชุ่นต่อกันเมื่อใช้เม็ดมะรุมเป็นโคแอกูแลนต์ .....	65
ตารางที่ 4 - 5	ประสิทธิภาพในการลดความชุ่นเมื่อใช้เม็ดมะรุมเป็นโคแอกูแลนต์ .....	67
ตารางที่ 4 - 6	ค่าความเป็นด่างที่เปลี่ยนแปลงเมื่อใช้เม็ดมะรุมเป็นโคแอกูแลนต์ .....	74
ตารางที่ 4 - 7	ความชุ่นต่อกันเมื่อใช้สารสัมเป็นโคแอกูแลนต์ .....	85
ตารางที่ 4 - 8	ประสิทธิภาพในการลดความชุ่นเมื่อใช้สารสัมเป็นโคแอกูแลนต์ .....	85
ตารางที่ 4 - 9	ความชุ่นต่อกันและประสิทธิภาพในการลดความชุ่น เมื่อใช้มะรุม เป็นโคแอกูแลนต์เดด เมื่อใช้สารสัม 50% ของปริมาณที่เหมาะสม .....	86
ตารางที่ 4 - 10	ความชุ่นต่อกันและประสิทธิภาพในการลดความชุ่น เมื่อใช้มะรุมเป็น โคแอกูแลนต์เดด เมื่อใช้สารสัม 25% ของปริมาณที่เหมาะสม .....	87
ตารางที่ 4 - 11	ความชุ่นต่อกันและประสิทธิภาพในการลดความชุ่นเมื่อใช้มะรุม 50% ของปริมาณที่เหมาะสมและใช้สารสัมเป็นโคแอกูแลนต์เดด .....	104
ตารางที่ 4 - 12	การเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการเป็นโคแอกูแลนต์เดดระหว่าง สารสัมกับเม็ดมะรุม .....	108
ตารางที่ 4 - 13	ค่าใช้จ่ายในการเตรียมตัวทำละลายเพื่อเตรียมโคแอกูแลนต์ จากเม็ดมะรุม .....	111

## สารบัญตาราง (ต่อ)

หน้า

ตารางที่ 4 - 14 ค่าใช้จ่ายในการเตรียมโภชนาญาณต์จากผงเมล็ดมะรุม 1 กิโลกรัม.....	111
ตารางที่ 4 - 15 ค่าใช้จ่ายในการใช้เมล็ดมะรุมเป็นโภชนาญาณต์ต่อการผลิตน้ำ 1 ลบ.ม.....	112
ตารางที่ 4 - 16 การเปรียบเทียบค่าใช้จ่ายในการใช้เมล็ดมะรุมเป็นโภชนาญาณต์โดย ร่วมกับสารส้ม.....	114
ตารางที่ 4 - 17 การเปรียบเทียบค่าใช้จ่ายในการใช้เมล็ดมะรุมเป็นโภชนาญาณต์โดย ใช้สารส้มเป็นโภชนาญาณต์โดย.....	115

**ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

## สารบัญรวม

หน้า

รูปที่ 2 - 1	กลไกค่าง ๆ ในกระบวนการการโคแออกูเลรัน	6
รูปที่ 2 - 2	ปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นจากการใช้กลไกสะพานเชื่อม	8
รูปที่ 2 - 3	Equilibrium Solubility ของ $\text{Al(OH)}_3$	11
รูปที่ 2 - 4	Equilibrium Solubility ของ $\text{Fe(OH)}_3$	12
รูปที่ 2 - 5	ໄโละแกรมที่ใช้ในการออกแบบและควบคุมกระบวนการการโคแออกูเลรันด้วยสารสัม	14
รูปที่ 2 - 6	ความเข้มข้นที่เหมาะสมของสารสัมและสารประกอนเบล็ก (ลดความชุ่นได้ 50 %) ที่พีเอชค่าง ๆ	15
รูปที่ 2 - 7	ตัวอย่างโครงสร้างของโพลีเมอร์ชนิดค่าง ๆ	16
รูปที่ 3 - 1	รูปแสดงการทดลองโดยสุป	45
รูปที่ 4 - 1	ลักษณะของเม็ดมะม่วง	48
รูปที่ 4 - 2	องค์ประกอนทางเคมีของเม็ดมะม่วงที่อายุ 0,1 และ 2 เดือน	49
รูปที่ 4 - 3	สารแขวนลอยที่ได้จากการคลายเม็ดมะม่วงในตัวทำละลายค่าง ๆ	51
รูปที่ 4 - 4	ลักษณะของสารแขวนลอยจากผงเม็ดมะม่วง	52
รูปที่ 4 - 5	ประดุจของสารสัมที่พีเอช 7	54
รูปที่ 4 - 6	ประดุจของ NALCO 9904 (โพลีเมอร์ประดุจวอก) ที่พีเอช 7	54
รูปที่ 4 - 7	ประดุจของ NALCO AP130 (โพลีเมอร์ประดุจวน) ที่พีเอช 7	55
รูปที่ 4 - 8	กราฟแสดงค่าประดุจของเม็ดมะม่วงในตัวทำละลายค่าง ๆ	58
รูปที่ 4 - 9	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างประดุจกับความเข้มข้นของเม็ดมะม่วงที่พีเอชค่าง ๆ	59
รูปที่ 4 - 10	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างประดุจของเม็ดมะม่วงกับพีเอชที่ความเข้มข้นค่าง ๆ	60

## สารบัญรูป (ต่อ)

หน้า

รูปที่ 4 - 11	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างประจุกับอ่ายุของผังเมล็ดมะรุม.....	62
รูปที่ 4 - 12	กราฟแสดงปริมาณประจุของเมล็ดมะรุมในตัวทำละลายต่าง ๆ เมื่อใช้ผังเมล็ดมะรุม 0, 1 และ 2 เดือน.....	63
รูปที่ 4 - 13	ความชุ่นต่อก้างของน้ำชุ่นสังเคราะห์ความชุ่นต่าง ๆ เมื่อใช้เมล็ดมะรุม <sup>ในตัวทำละลายแต่ละชนิดเป็นโคลแลกูแลนต์</sup> .....	66
รูปที่ 4 - 14	ประสิทธิภาพในการลดความชุ่นของโคลแลกูแลนต์จากเมล็ดมะรุมในตัวทำละลายต่าง ๆ .....	68
รูปที่ 4 - 15	ประสิทธิภาพในการลดความชุ่นเมื่อใช้เมล็ดมะรุมเป็นโคลแลกูแลนต์สำหรับน้ำชุ่นสังเคราะห์ความชุ่นต่าง ๆ .....	69
รูปที่ 4 - 16	ลักษณะของฟลักคท์ที่ได้เมื่อมีการใช้เมล็ดมะรุมเป็นโคลแลกูแลนต์.....	71
รูปที่ 4 - 17	การเปลี่ยนแปลงพีเอชเมื่อใช้เมล็ดมะรุมเป็นโคลแลกูแลนต์.....	73
รูปที่ 4 - 18	การเปลี่ยนแปลงของความเป็นด่างเมื่อใช้เมล็ดมะรุมเป็นโคลแลกูแลนต์.....	73
รูปที่ 4 - 19	ความสัมพันธ์ระหว่างความชุ่นต่อก้างกับพีเอชเมื่อใช้มะรุมในน้ำเป็นโคลแลกูแลนต์.....	75
รูปที่ 4 - 20	ความสัมพันธ์ระหว่างความชุ่นต่อก้างกับพีเอชเมื่อใช้มะรุมในกรดไฮโดรคลอริกเป็นโคลแลกูแลนต์.....	76
รูปที่ 4 - 21	ความสัมพันธ์ระหว่างความชุ่นต่อก้างกับพีเอชเมื่อใช้มะรุมในโซเดียมคาร์บอเนตเป็นโคลแลกูแลนต์.....	77
รูปที่ 4 - 22	ความสัมพันธ์ระหว่างความชุ่นต่อก้างกับพีเอชเมื่อใช้มะรุมในโซเดียมไฮดรอกไซด์เป็นโคลแลกูแลนต์.....	78
รูปที่ 4 - 23	กราฟแสดงค่าความชุ่นต่อก้างเมื่อใช้ผังเมล็ดมะรุมที่อายุ 0, 1 และ 2 เดือนเป็นโคลแลกูแลนต์.....	80

## สารบัญรูป (ต่อ)

	หน้า
รูปที่ 4 - 24 ความสุ่นตอกค้างของน้ำดิบธรรมชาติเมื่อใช้เม็ดมะธูมเป็นโคแอกูแลนต์ .....	81
รูปที่ 4 - 25 ประสิทธิภาพในการลดความสุ่นของเม็ดมะธูมสำหรับน้ำดิบจากธรรมชาติ .....	82
 รูปที่ 4 - 26 ความสุ่นตอกค้างของน้ำสั่งเคราะห์เมื่อใช้สารสัม 50% ของปริมาณ ที่เหมาะสมและใช้เม็ดมะธูมเป็นโคแอกูแลนต์เขต .....	88
รูปที่ 4 - 27 ประสิทธิภาพในการลดความสุ่นเมื่อใช้สารสัม 50% ของปริมาณที่ เหมาะสมและใช้เม็ดมะธูมเป็นโคแอกูแลนต์เขต .....	89
รูปที่ 4 - 28 ความสุ่นตอกค้างของน้ำสั่งเคราะห์เมื่อใช้สารสัม 25% ของปริมาณที่ เหมาะสมและใช้เม็ดมะธูมเป็นโคแอกูแลนต์เขต .....	90
รูปที่ 4 - 29 ประสิทธิภาพในการลดความสุ่นเมื่อใช้สารสัม 25% ของปริมาณที่ เหมาะสมและใช้เม็ดมะธูมเป็นโคแอกูแลนต์เขต .....	91
รูปที่ 4 - 30 ลักษณะของฟลักซ์เมื่อมีการเติมเม็ดมะธูมเป็นโคแอกูแลนต์เขต .....	92
รูปที่ 4 - 31 ความสัมพันธ์ระหว่างความสุ่นตอกค้างกับพื้นที่เมื่อใช้เม็ดมะธูมในน้ำ เป็นโคแอกูแลนต์เขต .....	94
รูปที่ 4 - 32 ความสัมพันธ์ระหว่างความสุ่นตอกค้างกับพื้นที่เมื่อใช้เม็ดมะธูมใน กรดไฮโดรคลอริกเป็นโคแอกูแลนต์เขต .....	95
รูปที่ 4 - 33 ความสัมพันธ์ระหว่างความสุ่นตอกค้างกับพื้นที่เมื่อใช้เม็ดมะธูมใน โซเดียมคาร์บอเนตเป็นโคแอกูแลนต์เขต .....	96
รูปที่ 4 - 34 ความสัมพันธ์ระหว่างความสุ่นตอกค้างกับพื้นที่เมื่อใช้เม็ดมะธูมใน โซเดียมไฮดรอกไซด์เป็นโคแอกูแลนต์เขต .....	97
รูปที่ 4 - 35 ความสุ่นตอกค้างเมื่อใช้สารสัม 50% ของปริมาณที่เหมาะสมและใช้เม็ดมะธูม เป็นโคแอกูแลนต์เขต .....	99

### สารบัญรูป (ต่อ)

	หน้า
รูปที่ 4 - 36 ความชุ่นคงค้างเมื่อใช้สารส้ม 25% ของปริมาณที่เหมาะสมและใช้มะขุ่นเป็นโคเอกกูแคนด์ออด	100
รูปที่ 4 - 37 ประสิทธิภาพในการลดความชุ่นเมื่อใช้สารส้ม 50% ของปริมาณที่เหมาะสมและใช้มะขุ่นเป็นโคเอกกูแคนด์ออด	101
รูปที่ 4 - 38 ประสิทธิภาพในการลดความชุ่นเมื่อใช้สารส้ม 25% ของปริมาณที่เหมาะสมและใช้มะขุ่นเป็นโคเอกกูแคนด์ออด	102
รูปที่ 4 - 39 ความชุ่นคงค้างเมื่อใช้มะขุ่น 50% ของปริมาณที่เหมาะสมและใช้สารส้มเป็นโคเอกกูแคนด์ออด	105
รูปที่ 4 - 40 ประสิทธิภาพในการลดความชุ่นเมื่อใช้มะขุ่น 50% ของปริมาณที่เหมาะสมและใช้สารส้มเป็นโคเอกกูแคนด์ออด	106
รูปที่ 4 - 41 ความสัมพันธ์ระหว่างถั่วตับของการเติมสารส้มกับเมล็ดมะขุ่นที่มีผลต่อค่าความชุ่นคงค้าง	109

**ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**