#### การใช้สารดูดซับที่ผลิตจากเปลือกมันสำปะหลัง ในการกำจัดสีย้อมจากน้ำเสียอุตสาหกรรมฟอกย้อม



นางสาวกีรณา ชินสุวรรณพานิช

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม (สหสาขาวิชา) บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ปีการศึกษา 2547 ISBN 974-17-5970-3 ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

# USING ADSORBENT PRODUCED FROM CASSAVA PEEL FOR COLOR REMOVAL FROM TEXTILE DYEING WASTEWATER

Miss Kirana Chinsuwanpanich

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements for the Degree of Master of Science in Environmental Science (Inter-department)

Graduate School

Chulalongkorn University

Academic Year 2004

ISBN 974-17-5970-3

	น้ำเสียอุตสาหกรรมฟอกย้อม
โดย	นางสาวกีรณา ชินสุวรรณพานิช
สาขาวิชา	วิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม
อาจารย์ที่ปรึกษา	รองศาสตราจารย์ อรทัย ชวาลภาฤทธิ์
i	พิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วน มหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต
	<i>ประการสมา</i> คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย
	(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ม.ร.ว. กัลยา ติงศภัทิย์)
คณะกรรมการสอบวิเ	กยานิพนธ์
	ประธานกรรมการ
	(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ชาญวิทย์ โฆษิตานนท์)
	<i>o</i> m
	(รองศาสตราจารย์ อรทัย ชวาลภาฤทธิ์)กรรมการ
	(รองศาสตราจารย์ ดร. ธราพงษ์ วิทิตศานต์)
	วอง ๖๐เษา
	(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุธา ขาวเธียร)

การใช้สารดูดซับที่ผลิตจากเปลือกมันสำปะหลัง ในการกำจัดสีย้อมจาก

หัวข้อวิทยานิพนธ์

กีรณา ชินสุวรรณพานิช: การใช้สารดูดซับที่ผลิตจากเปลือกมันสำปะหลัง ในการกำจัดสีย้อม จากน้ำเสียอุตสาหกรรมฟอกย้อม. (USING ADSORBENT PRODUCED FROM CASSAVA PEEL FOR COLOR REMOVAL FROM TEXTILE DYEING WASTEWATER) อ.ที่ปรึกษา: รองศาสตราจารย์ อรทัย ชวาลภาฤทธิ์, 130 หน้า. ISBN 974-17-5970-3

งานวิจัยนี้เป็นการศึกษาการใช้สารดูดซับที่ผลิตจากเปลือกมันลำปะหลังในการกำจัดสีย้อมรี แอกทีฟโทนสีแดง สารดูดซับที่ใช้ในการวิจัยมีวิธีการเตรียมต่างกัน 3 แบบ คือ 1) เผาเปลือกมัน สำปะหลังให้เป็นถ่านที่อุณหภูมิ 500°C เวลา 1 ซม 2) กระตุ้นด้วยสารละลายกรดฟอสฟอริก ที่ อุณหภูมิ 350°C เวลา 3 ซม แช่ในสารละลาย NaHCO3 และ 3) กระตุ้นด้วยสารละลายกรดฟอสฟอริก ที่อุณหภูมิ 350°C เวลา 3 ซม และล้างด้วยน้ำร้อน ศึกษาลักษณะสมบัติทางกายภาพและทางเคมีของ สารดูดซับ ศึกษาความเป็นไปได้ในการใช้สารดูดซับกำจัดสีย้อมรีแอกทีฟ ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมใน การดูดติดผิว โดยเปลี่ยนแปลงค่า พีเอซ เวลาสัมผัส ปริมาณของสารดูดซับ และเพื่อหาประสิทธิภาพ ในการดูดติดผิวของสารดูดซับ โดยทำการทดสอบไอโซเทอมของสารดูดซับ และทำการทดลอง แบบต่อเนื่องในถังดูดติดผิวแบบคอลัมน์ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 2.54 เซนติเมตร ทำการป้อนน้ำเสีย แบบไหลลง ที่มีชั้นสารดูดซับ 0.3 เมตร และมีเวลาสัมผัสถังเปล่า 10, 20 และ 30 นาที ตามลำดับ

จากการทดลองการเตรียมสารดูดซับจากเปลือกมันสำปะหลังโดยการกระตุ้นด้วยสารละลาย กรดฟอสฟอริก ภาวะที่เหมาะสมคือ ที่อุณหภูมิ 350°C เวลา 3 ชั่วโมง ล้างสารละลายกรดด้วยน้ำร้อน ได้ผลิตภัณฑ์สารดูดซับ 34.18% และสารดูดซับที่ได้มีสมบัติ คือ ร้อยละของเถ้า 4.8 ค่าการดูดซับ ไอโอดีน คือ 473 mg/g พื้นที่ผิว 354.99 m²/g และปริมาตรโพรง 0.2552 cm³/g จากผลการทดลอง แบบแบตช์พบว่า ที่ pH 3 ประสิทธิภาพการกำจัดสีย้อมได้ดีที่สุด คือ 94% จากการทดสอบไอโซเทอม การดูดติดผิวแบบแลงมัวร์ และฟรุนดลิซ พบว่าการดูดติดผิวของสารดูดซับสามารถอธิบายได้ด้วย รูปแบบไอโซเทอมทั้ง 2 แบบ ที่ค่า r² ใกล้เคียงกันคือ 0.9297 และ 0.9408 ตามลำดับ และ ความสามารถในการดูดซับสีคือ 270.27 mg/g จากการทดลองแบบต่อเนื่อง สามารถกำจัดสีย้อมใน น้ำเสียก่อนเบรคทรูจ์ ภาวะที่เหมาะสมของสีรีแอกทีฟแดงที่เวลาสัมผัส 30 นาที เท่ากับ 1150 ปริมาตร เบด

สาขาวิชา	วิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม	ลายมือชื่อนิสิต	42200	ing/	
ปีการศึกษา	2547	ุลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึก	ษา(	mi lenge	

## 4589055920 : MAJOR INTER-DEPARTMENT OF ENVIRONMENTAL SCIENCE

KEY WORD: ADSORBENT / ADSORPTION / COLOR REMOVAL / REACTIVE DYE / EQUILIBRIUM ISOTHERM / CASSAVA PEEL

KIRANA CHINSUWANPANICH: USING ADSORBENT PRODUCED FROM CASSAVA
PEEL FOR COLOR REMOVAL FROM TEXTILE DYEING WASTEWATER. THESIS
ADVISOR: ASSOC. PROF. ORATHA! CHAVALPARIT, 130 pp. ISBN 974-17-5970-3

The objective of this research was to study the feasibility of using adsorbent produced from cassava peel for color removal. Adsorbent used in this study were prepared by 3 different conditions such as: 1) burn at 500°C, 1 hr; 2) activated by H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> at 350°C, 3 hr followed by NaHCO<sub>3</sub> washing and 3) activated by H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> at 350°C, 3 hr followed by hot water washing: Physical and Chemical Characteristics of three adsorbents were determine. Each adsorbent were tested with synthetic wastewater contained reactive dye (C.I.Reactive 180) to find the optimum condition of color removal efficiency condition varied in this experiment were pH, contact time and reactive dye concentration. Then isotherm test was conducted with the best color removal efficiency adsorbent. Finally, The continuous studies of adsorption used down – flow 2.54 cm. diameter column with 0.3 m. adsorbent height and empty bed contact time (EBCT) of 10, 20 and 30 minites.

From the experimental results, the optimum conditions for adsorbent obtained were activated by  $\rm H_3PO_4$  at  $350^{\circ}\rm C$  for 3 hr follow by hot water washing. The characteristics of adsorbent in this study yielded 34.18%. Result from adsorbent property analysis showed ash, iodine adsorption, surface area and pore specific volume were equal to 4.8%, 473 mg/g,  $354.99~\rm m^2/g$  and  $0.2552~\rm cm^3/g$  respectively. From batch studies, The higest color removal efficiency was achieved at 94% at pH 3. From adsorption isotherm test can explain by Langmuir isotherm and Frundlich isotherm at  $\rm r^2$  equal 0.9297 and 0.9408 respectively. Adsorption capacities is equal to 270.27 mg/g. From continuous studies, the loading and average efficiency of color removal are 1150 bed volume

Field of study	Environmental Science	Student's signature	Kirana	Cx
Academic year	2004	"Advisor's signature	Orathan	Chaght

#### กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงไปได้ด้วยดี ด้วยความช่วยเหลือของ รองศาสตราจารย์ อรทัย ชวาลภาฤทธิ์ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ซึ่งให้ความรู้และคำแนะนำที่เป็นประโยชน์ใน การทำวิจัยมาโดยตลอด ผู้วิจัยขอขอบพระคุณเป็นอย่างสูง

ขอขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ชาญวิทย์ โฆษิตานนท์ รองศาสตราจารย์ ดร.ธรา พงษ์ วิทิตศานต์ และ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สุธา ขาวเธียร ที่ได้สละเวลาอันมีค่ายิ่งเพื่อเป็น คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

ขอขอบคุณ ภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม คณะวิศวกรรมศาสตร์ ภาควิชาเคมีเทคนิค และภาควิชาวัสดุศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ได้อนุเคราะห์ในการใช้ เครื่องมือ และห้องปฏิบัติการวิจัย และโรงงานผลิตแป้งมันสำปะหลังนันท์สุรกิจสำหรับเปลือกมัน สำปะหลังที่ใช้ในงานวิจัย

ขอบคุณ พี่ๆ และเพื่อนๆ ทุกคน สำหรับคำแนะนำที่เป็นประโยชน์ ความช่วยเหลือในด้าน ต่างๆ และกำลังใจที่มีให้เสมอตลอดการทำวิทยานิพนธ์

ขอบคุณ คุณประพันธ์ พิกุลทอง สำหรับความช่วยเหลือในงานทดลองวิจัย คำแนะนำใน การจัดทำรูปเล่มวิทยานิพนธ์ และกำลังใจที่มีให้เสมอมา

ขอบคุณ ปริณ เพื่อนรัก สำหรับทุกสิ่งทุกอย่างที่มีให้เสมอ ทั้งกำลังกายและกำลังใจใน ทุกๆ ด้าน ขอบคุณมาก

สุดท้ายนี้ขอกราบขอบพระคุณ บิดา มารดา สำหรับกำลังใจและทุนทรัพย์ในการศึกษามา โดยตลอด รวมทั้ง เจ้เปิ้ล น้องในท์ น้องเน ที่เป็นกำลังใจให้เสมอมา

#### สารบัญ

		หน้า
	alo consultant	
	ย่อภาษาไทย	
	ย่อภาษาอังกฤษ	
	รรมประกาศ	
สารบั	ญตาราง	អ
สารบั	ญภาพ	IJ
บทที่		
1.	บทน้ำ	1
	1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา	. 1
	1.2 วัตถุประสงค์	2
	1.3 ขอบเขตการวิจัย	2
	1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	3
2.	เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	. 4
	2.1 กระบวนการฟอกย้อม	4
	2.2 สีย้อม	7
	2.3 น้ำเสียของโรงงานฟอกย้อม	. 15
	2.4 กระบวนการบำบัดสีในน้ำเสีย	17
	2.5 กระบวนการดูดติดผิว	18
	2.6 อุตสาหกรรมผลิตแป้งมันสำปะหลัง	
	2.7 งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	38
3.	แผนการทดลองและการดำเนินการวิจัย	. 42
	3.1 แผนการทดลอง	42
	3.2 น้ำเสียที่ใช้ในการทดลอง	
	3.3 เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง	
	3 / การกิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ	55

# สารบัญ (ต่อ)

บทที่		หน้า
4.	ผลการทดลองและวิจารณ์ผลการทดลอง	56
	4.1 ผลการเตรียมสารดูดซับจากเปลือกมันสำปะหลัง	56
	4.2 การศึกษาความเป็นไปได้ในการใช้สารดูดซับที่ผลิตจากเปลือกมันสำปะหลัง	
	ในการกำจัดสีย้อม	62
	4.3 การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการกำจัดสีย้อมของสารดูดซับแบบที่ 3	. 68
	4.4 ผลการทดลอบการดูดติดผิวแบบต่อเนื่องโดยใช้ถังดูดติดผิวแบบคอลัมน์	82
	4.5 การประมาณค่าใช้จ่ายในการผลิตสารดูดซับจากเปลือกมันสำปะหลัง	93
5.	สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ	94
	5.1 สรุปผลการทดลอง	94
	5.2 ข้อเสนอแนะ	96
รา	เยการอ้างอิง	97
ภ′	าคผนวก	101
	ภาคผนวก ก	102
	ภาคผนวก ข	110
	ภาคผนวก ค	113
	ภาคผนวก ง	116
	ภาคผนวก จ	125
م ما م	วัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์	120
ه` احاد اه است	47IM 6 JI I I I I I I I I I I I I I I I I I	100

#### สารบัญตาราง

ตาราง		หน้า
2.1	การจำแนกสีย้อมตามโครงสร้างเคมี	10
2.2	การจำแนกสีย้อมตามลักษณะการใช้งาน	11
2.3	ตารางแสดงเปอร์เซ็นต์การกระจายของลักษณะโครงสร้างของกลุ่มโครโมฟอร์	
	ในสีวีแอกทีฟแบ่งตามโทนลีต่างๆ	14
2.4	ลักษณะสมบัติน้ำเสียของโรงงานฟอกย้อมแบ่งตามผลิตภัณฑ์	16
2.5	คุณสมบัติบางประการของถ่านกัมมันต์ทั้ง 2 ประเภท	23
3.1	วิธีการเตรียมสารดูดซับ 3 แบบ	44
4.1	คุณสมบัติของสารดูดซับจากเปลือกมันสำปะหลัง	57
4.2	เปรียบเทียบลักษณะสมบัติของสารดูดซับจากเปลือกมันสำปะหลังกับถ่านอื่นๆ	60
4.3	ประสิทธิภาพการกำจัดสีย้อมของสารดูดซับ 3 ชนิด	63
4.4	ผลการทดสอบการดูดติดผิวสีย้อมบนสารดูดซับจากเปลือกมันสำปะหลัง	. 78
4.5	ค่าคงที่การดูดติดผิวในไอโซเทอมการดูดติดผิวแบบแลงมัวร์และฟรุนดลิช	
	ของสีรีแอทีฟด้วยสารดูดซับจากเปลือกมันสำปะหลัง	. 81
4.6	การทดสอบแบบต่อเนื่องด้วยถังดูดติดผิวแบบคอลัมน์	83
4.7	ผลการทดลองการกำจัดสีย้อมรีแอกทีฟในถังดูดติดผิวแบบคอลัมน์	
ก-1	น้ำหนักประมาณของตัวอยางที่ใช้วิเคราะห์ค่าไอโอดีน	
ก-2	ผลการหาค่าไอโอดีนนัมเบอร์ของสารดูดซับแบบที่ 1	107
ก-3	ผลการหาค่าไอโอดีนนัมเบอร์ของสารดูดซับแบบที่ 2	108
ก-4	ผลการหาค่าไอโอดีนนัมเบอร์ของสารดูดซับแบบที่ 3	
ข-1	ค่าการดูดกลื่นแสงของสารละลายมาตรฐาน	. 111
P-1	ผลการศึกษาความเป็นไปได้ในการกำจัดสีย้อมรีแอกทีฟ ด้วยสารดูดซับจากเปลือก	
	มันสำปะหลังแบบที่ 1	. 114
<b>P</b> -2	ผลการศึกษาความเป็นไปได้ในการกำจัดสีย้อมรีแอกทีฟ ด้วยสารดูดซับจากเปลือก	
	มันสำปะหลังแบบที่ 2	. 114
ค-3	ผลการศึกษาความเป็นไปได้ในการกำจัดสีย้อมรีแอกทีฟ ด้วยสารดูดซับจากเปลือก	
	มันสำปะหลังแบบที่ 3	. 115

# สารบัญตาราง (ต่อ)

ตาราง	и	เน้า
<b>1</b> -1	ผลการทดสอบพีเอชที่เหมาะสมของสารคูดซับแบบที่ 3 ที่ปริมาณ 0.5 กรัมต่อลิตร 1	17
<b>1</b> -2	ผลการทดสอบพีเอชที่เหมาะสมของสารดูดซับแบบที่ 3 ที่ปริมาณ 1 กรัมต่อลิตร 1	17
<b>1-</b> 3	ผลการทดสอบพีเอชที่เหมาะสมของสารดูดซับแบบที่ 3 ที่ปริมาณ 2 กรัมต่อลิตร 1	17
<b>1</b> -4	ผลการทดสอบพีเอชที่เหมาะสมของสารดูดซับแบบที่ 3 ที่ปริมาณ 3 กรัมต่อลิตร 1	18
<b>1-</b> 5	ผลการทดสอบพีเอชที่เหมาะสมของสารดูดซับแบบที่ 3 ที่ปริมาณ 4 กรัมต่อลิตร 1	18
<b>1</b> -6	ผลการทดสอบพีเอซที่เหมาะสมของสารดูดซับแบบที่ 3 ที่ปริมาณ 5 กรัมต่อลิตร 1	18
<b>1</b> -7	ผลการทดสอบเวลาสัมผัสที่เหมาะสมของสารดูดซับแบบที่ 3 ที่ปริมาณ 0.5 กรัม	
	ต่อลิตร11	9
<b>1-</b> 8	ผลการทดสอบเวลาสัมผัสที่เหมาะสมของสารคูดซับแบบที่ 3 ที่ปริมาณ 1 กรัม	
	ଜାବରିଜଃ12	0
<b>1</b> -9	ผลการทดสอบเวลาสัมผัสที่เหมาะสมของสารดูดซับแบบที่ 3 ที่ปริมาณ 2 กรัม	
	ต่อลิตร1	21
<b>1</b> -10	ผลการทดสอบเวลาสัมผัสที่เหมาะสมของสารดูดซับแบบที่ 3 ที่ปริมาณ 3 กรัม	
	ต่อลิตร	22
<b>1-11</b>	ผลการทดสอบเวลาสัมผัสที่เหมาะสมของสารดูดซับแบบที่ 3 ที่ปริมาณ 4 กรัม	
	ต่อลิตร1	23
<b>গ-1</b> 2	ผลการทดสอบเวลาสัมผัสที่เหมาะสมของสารดูดซับแบบที่ 3 ที่ปริมาณ 5 กรัม	
	ต่อลิตร1	24
ଵ-1	ผลการทดสอบแบบต่อเนื่องของสารดูดซับแบบที่ 3 ในการกำจัดสีย้อมที่เวลาสัมผัส	
	ถึงเปล่า 10 นาที	26
จ-2	ผลการทดสอบแบบต่อเนื่องของสารดูดซับแบบที่ 3 ในการกำจัดสีย้อมที่เวลาสัมผัส	
	ถึงเปล่า 20 นาที	27
<b>จ</b> -3	ผลการทดสอบแบบต่อเนื่องของสารดูดซับแบบที่ 3 ในการกำจัดสีย้อมที่เวลาสัมผัส	
	ถึงเปล่า 30 นาที	28

#### สารบัญภาพ

ภาพปร	ระกอบ	หน้
2.1	กระบวนการผลิตในอุตสาหกรรมฟอกย้อม	. 5
2.2	การกระจายโมเลกุลระหว่างของเหลวและพื้นผิวของแข็ง	19
2.3	ขั้นตอนการเคลื่อนย้ายโมเลกุลของการดูดติดผิวด้วยถ่านกัมมันต์	. 20
2.4	รูปตัดแสดงถึงโพรงหรือช่องว่างภายในถ่านกัมมันต์	. 22
2.5	ไอโซเทอมการดูดติดผิวแบบพื้นฐาน	. 29
2.6	ไอโซเทอมการดูดติดผิวแบบแลงมัวร์	. 30
2.7	ไอโซเทอมการดูดติดผิวแบบเบท	. 32
2.8	ไอโซเทอมการดูดติดผิวแบบฟรุนดลิช	. 33
2.9	ผลของพีเอชที่มีค่อการดูดติดผิวด้วยถ่านกัมมันต์ในถังดูดติดผิวแบบแท่ง	34
2.10	เขตการถ่ายเทมวลในถังดูดติดผิวแบบแท่ง	. 36
2.11	เขตการถ่ายเทมวลของอัตราการใหลที่ต่างกัน	. 36
2.12	แสดงเส้นโค้งเบรคทรูจ์ในถังดูดติดผิวแบบแท่ง	. 37
3.1	เปลือกมันสำปะหลังแห้งก่อนนำมาเตรียมสารดูดซับ	
3.2	แผนผังแสดงขั้นตอนการเตรียมสารดูดซับ 3 แบบ	
3.3	การศึกษาลักษณะทางกายภาพและทางเคมีของสารดูดซับที่เตรียมสำหรับงานวิจัย.	
3.4	แผนผังการทดสอบประสิทธิภาพการดูดซับสีเบื้องต้นของสารดูดซับ	48
3.5	แผนภาพการหาพี่เอชที่เหมาะสม	
3.6	แผนภาพการทดสอบแบบแบตช์เพื่อหาปริมาณสารดูดซับและเวลาอิ่มตัวที่เหมาะสม	1.51
3.7	ถังคูดติดผิวที่ใช้ในการทดสอบแบบต่อเนื่อง	53
3.8	โครงสร้างของสีย้อมรีแอกทีฟโทนสีแดง	
4.1	ลักษณะของสารดูดซับที่ผลิตจากเปลือกมันสำปะหลัง	57
4.2	ปริมาณของผลิตภัณฑ์ที่ได้จากกรรมวิธีการเตรียมสารดูดซับ 3 แบบ	58
4.3	ค่าไอโอดีนนั้มเบอร์ของสารดูดซับจากกรรมวิธีการเตรียมสารดูดซับ 3 แบบ	
4.4	แสดงลักษณะพื้นผิวของสารดูดซับแบบที่ 1	61
4.5	แสดงลักษณะพื้นผิวของสารดดซ้าแบบที่ 2	62

# สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพปร	ะกอบ	หน้า
4.6	แสดงลักษณะพื้นผิวของสารดูดซับแบบที่ 3	62
4.7	เปรียบเทียบประสิทธิภาพการกำจัดสีย้อมที่ปริมาณต่างๆ ของสารดูดซับ 3 แบบ	
4.8	เปรียบเทียบความเข้มข้นสีในน้ำเสียที่ผ่านการกำจัดด้วยสารดูดซับ 3 แบบ	
4.9	พีเอชของน้ำเสียจากการดูดติดผิวด้วยสารดูดซับ 3 แบบ	
4.10	น้ำเสียภายหลังการกำจัดด้วยสารดูดซับแบบที่ 1	
4.11	น้ำเสียภายหลังการกำจัดด้วยสารดูดซับแบบที่ 2	
4.12	น้ำเสียภายหลังการกำจัดด้วยสารดูดซับแบบที่ 3	
4.13	เปรียบเทียบพีเอชของน้ำเสียก่อนและหลังการเติมสารดูดซับ	
4.14	ผลของพีเอชที่มีต่อประสิทธิภาพการกำจัดสีของสารดูดซับที่ปริมาณ 0.5 กรัมต่อลิตร.	
4.15	ผลของพีเอชที่มีต่อประสิทธิภาพการกำจัดสีของสารดูดซับที่ปริมาณ 1 กรัมต่อลิตร	
4.16	ผลของพีเอชที่มีต่อประสิทธิภาพการกำจัดสีของสารดูดซับที่ปริมาณ 2 กรัมต่อลิตร	
4.17	ผลของพีเอชที่มีต่อประสิทธิภาพการกำจัดสีของสารดูดซับที่ปริมาณ 3 กรัมต่อลิตร	
4.18	ผลของพีเอชที่มีต่อประสิทธิภาพการกำจัดสีของสารดูดซับที่ปริมาณ 4 กรัมต่อลิตร	. 71
4.19	ผลของพีเอชที่มีต่อประสิทธิภาพการกำจัดสีของสารดูดซับที่ปริมาณ 4 กรัมต่อลิตร	. 72
4.20	้ เปรียบเทียบประสิทธิภาพการกำจัดสีกับปริมาณสารดูดซับต่างๆ ที่มีค่าพีเอชต่างกัน.	. 72
4.21	ความหนาแน่นของการดูดติดผิวสีย้อมของสารดูดซับที่พีเอชต่างๆ ในปริมาณต่างๆ	. 73
4.22	ผลของเวลาสัมผัสของการดูดติดผิวสารดูดซับที่ปริมาณต่างๆ	. 74
4.23	ประสิทธิภาพการกำจัดสีที่ระยะเวลาต่างๆ	75
4.24	สมดุลการดูดติดผิวของสีย้อมรีแอกที่ฟบนสารดูดซับจากเปลือกมันสำประหลัง	
4.25	ไอโซเทอมการดูดติดผิวของสารดูดซับแบบแลงมัวร์	80
4.26	ไอโซเทอมการดูดติดผิวของสารดูดซับแบบฟรุนดลิช	80
4.27	แสดงคอลัมน์ที่ใช้ในการทดสอบการดูดติดผิวแบบต่อเนื่อง	84
4.28	เส้นโค้งเบรคทรูจ์ของถังดูดติดผิวแบบแท่งในการกำจัดสีย้อมที่เวลากัก 10 นาที	. 85
4.29	ประสิทธิภาพการกำจัดสีรีแอกทีฟแบบต่อเนื่องที่ระยะเวลาสัมผัสถังเปล่า 10 นาที	. 86
4.30	ลักษณะของน้ำเสียที่ผ่านการกำจัดสีแบบต่อเนื่องที่เวลาสัมผัสถังเปล่า 10 นาที	.86
4.31	เส้นโค้งเบรคทรูจ์ของถังดูดติดผิวแบบแท่งในการกำจัดสีย้อมที่เวลากัก 20 นาที	. 87
4.32	ประสิทธิภาพการกำจัดสีรีแอกทีฟแบบต่อเนื่องที่ระยะเวลาสัมผัสถังเปล่า 20 นาฐี	.88

# สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพปร	ะกอบ หน้
4.33	ลักษณะของน้ำเสียที่ผ่านการกำจัดสีแบบต่อเนื่องที่เวลาสัมผัสถังเปล่า 20 นาที88
4.34	เส้นโค้งเบรคทรูจ์ของถังดูดติดผิวแบบแท่งในการกำจัดสีย้อมที่เวลากัก 30 นาที 89
4.35	ประสิทธิภาพการกำจัดสีรีแอกทีฟแบบต่อเนื่องที่ระยะเวลาสัมผัสถังเปล่า 30 นาที90
4.36	ลักษณะของน้ำเสียที่ผ่านการกำจัดสีแบบต่อเนื่องที่เวลาสัมผัสถังเปล่า 30 นาที90
4.37	ลักษณะของน้ำเสียที่ผ่านการกำจัดสีแบบต่อเนื่องที่เวลาสัมผัสถังเปล่า 30 นาที91
ก-1	ไอโอดีนนัมเบอร์ของสารดูดซับแบบที่ 1
ก-2	ไอโอดีนนั้มเบอร์ของสารดูดซับแบบที่ 2
ก-3	ไอโอดีนนัมเบอร์ของสารดูดซับแบบที่ 3
ข-1	กราฟมาตรฐานของสารละลายมาตรฐาน111
ข-2	ค่าการดูดกลื่นแสงของสีย้อมรีแอกทีฟ