



รายงานการวิจัยฉบับสมบูรณ์

การปรับปรุงคุณภาพน้ำโดยการลดสารอินทรีย์ธรรมชาติเพื่อใช้ควบคุม การเกิดสารก่อมะเร็งในน้ำประปา

Treatment of Natural Organic Matters for Carcinogenic Substance Control in Water Supply

(โครงการย่อยที่ 3)

คณะผู้วิจัย

- | | | |
|--------------------------------|-----------------------------|----------------|
| 1. พศ.ดร.ชัยตรี สุขสาโรจน์ | คณะวิศวกรรมศาสตร์ | หัวหน้าโครงการ |
| 2. พศ.ดร.จรงค์พันธ์ มุสิกะวงศ์ | คณะวิศวกรรมศาสตร์ | ผู้ร่วมวิจัย |
| 3. พศ.พยอม รัตนมณี | คณะวิศวกรรมศาสตร์ | ผู้ร่วมวิจัย |
| 4. อาจารย์ภทรธร เอื้อกฤตาริการ | คณะกรรมการจัดการสิ่งแวดล้อม | ผู้ร่วมวิจัย |
| 5. พศ.ดร.ธันวดี เตชะภัททวรกุล | คณะกรรมการจัดการสิ่งแวดล้อม | ผู้ร่วมวิจัย |
| 6. ดร.วรวิทย์ วงศ์นิรามัยกุล | คณะเทคโนโลยีและสิ่งแวดล้อม | ผู้ร่วมวิจัย |
| 7. นายอดุลย์ เบ็ญนัย | คณะกรรมการจัดการสิ่งแวดล้อม | ผู้ร่วมวิจัย |

งานวิจัยนี้ได้รับทุนอุดหนุนการวิจัย จากเงินงบประมาณแผ่นดิน
คณะวิศวกรรมศาสตร์ ประจำปีงบประมาณ 2553



รายงานการวิจัยฉบับสมบูรณ์

การปรับปรุงคุณภาพน้ำโดยการลดสารอินทรีย์ธรรมชาติเพื่อใช้ควบคุม
การเกิดสารก่อมะเร็งในน้ำประปา

**Treatment of Natural Organic Matters for Carcinogenic Substance
Control in Water Supply**

(โครงการย่อยที่ 3)



คณะผู้วิจัย

- | | | |
|--------------------------------|----------------------------|----------------|
| 1. พต.ดร.ชัยตรี สุขสาโรจน์ | ดณะวิศวกรรมศาสตร์ | หัวหน้าโครงการ |
| 2. พต.ดร.จรงค์พันธ์ มุสิกะวงศ์ | ดณะวิศวกรรมศาสตร์ | ผู้ร่วมวิจัย |
| 3. พต.พยอม รัตนมณี | ดณะวิศวกรรมศาสตร์ | ผู้ร่วมวิจัย |
| 4. อาจารย์ภทรธร เอื้อกฤดาธิการ | ดณะการจัดการสิ่งแวดล้อม | ผู้ร่วมวิจัย |
| 5. พต.ดร.ธันวดี เตชะภัททวรกุล | ดณะการจัดการสิ่งแวดล้อม | ผู้ร่วมวิจัย |
| 6. ดร.วรวิทย์ วงศ์นิรามัยกุล | ดณะเทคโนโลยีและสิ่งแวดล้อม | ผู้ร่วมวิจัย |
| 7. นายอดุลย์ เบ็ญนุ้ย | ดณะการจัดการสิ่งแวดล้อม | ผู้ร่วมวิจัย |

งานวิจัยนี้ได้รับทุนอุดหนุนการวิจัย จากเงินงบประมาณแผ่นดิน
ดณะวิศวกรรมศาสตร์ ประจำปีงบประมาณ 2553

งานวิจัยโครงการนี้เป็นการประเมินคุณภาพน้ำผิวดินเพื่อนำมาควบคุม การเกิดสารก่อมะเร็งในน้ำประปาซึ่งมีการใช้ข้อมูลร่วมจากโครงการย่อยที่ 1 ระบบสารสนเทศภูมิศาสตร์เพื่อการประเมินคุณภาพน้ำผิวดินในกลุ่มน้ำทะเลสาบสงขลา เพื่อนำมาควบคุมการเกิดสารก่อมะเร็งในน้ำประปาและ โครงการย่อยที่ 2 การจำแนกลักษณะสารอินทรีย์ธรรมชาติในน้ำผิวดินเพื่อนำมาควบคุมการเกิดสารก่อมะเร็งในน้ำประปา ที่แสดงให้เห็นว่าคลอโรอูเตอะซึ่งมีต้นกำเนิดมาจากเทือกเขาที่ติดเขตแดนไทย-มาเลเซีย มีอ่างเก็บน้ำสะเดาเป็นต้นน้ำ ตลอดลำคลองยาวกว่า 130 กม. มีการปนเปื้อนสารอินทรีย์ทั้งจากธรรมชาติและจากโรงงานอุตสาหกรรมและการเกษตรกรรม

การตรวจพบปริมาณการปนเปื้อนของ DOM ในรูปของค่า DOC และ UV254 พบว่าค่า DOC ของช่วงต้นน้ำอยู่ระหว่าง 2.9-4.7 mg/L ช่วงกลางน้ำอยู่ระหว่าง 4-6 mg/L และช่วงท้ายน้ำอยู่ระหว่าง 5.5-6.9 mg/L จุดสูบน้ำดิบประปาหาดใหญ่อยู่ในช่วงตอนท้ายของลำคลอง ใช้ระบบปรับปรุงคุณภาพน้ำเป็นแบบทั่วไปที่มีการสร้างรวมตะกอนในการกำจัดสารอินทรีย์ในน้ำดิบซึ่งส่วนใหญ่พบเป็นกลุ่ม Hydrophilic (HPI) งานวิจัยนี้จึงมีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาการลดสารอินทรีย์ละลายน้ำในน้ำดิบประปา โดยใช้กระบวนการบำบัดขั้นต้นที่แตกต่างกัน โดยมีกระบวนการโคแอกกูเลชันและไมโครฟิลเตรชันเป็นการบำบัดขั้นต้นให้กระบวนการอัลตราฟิลเตรชันและ/หรือ นาโนฟิลเตรชัน

ผลการศึกษาคุณภาพน้ำดิบจากอ่างเก็บน้ำสะเดาและจุดสูบน้ำดิบประปา โดยนำน้ำดิบมาผ่านกระบวนการแฟรกชันด้วยเรซินชนิด DAX-8 พบว่าในน้ำตัวอย่างมีการกระจายมวลสารอินทรีย์กลุ่ม Hydrophilic (HPI) มากกว่ากลุ่ม Hydrophobic (HPO) และเมื่อศึกษาการลด DOM ในน้ำดิบก่อนเข้ากระบวนการ NF ด้วยวิธีโคแอกกูชันด้วย PACI เปรียบเทียบกับกระบวนการ MF ขนาดรูกรอง 0.1 ไมครอน พบว่า ที่ปริมาณความเข้มข้น PACI ที่เหมาะสม คือ 10 มิลลิกรัมต่อลิตร สำหรับน้ำดิบอ่างเก็บน้ำสะเดา และ 40 มิลลิกรัมต่อลิตร สำหรับน้ำดิบจุดสูบน้ำดิบประปาคลอโรอูเตอะ ในสภาวะควบคุม pH เท่ากับ 7 มีประสิทธิภาพในการลด DOM สูงกว่ากระบวนการ MF สำหรับการศึกษาลด DOM ในน้ำดิบอ่างเก็บน้ำสะเดาหลังกระบวนการปรับปรุงขั้นต้นด้วยกระบวนการ UF พบว่าประสิทธิภาพการลด DOM ซึ่งตรวจวัดในรูปค่า DOC เพิ่มขึ้น 12-22 % และในรูปค่า UV-254 เพิ่มขึ้น 10-20% ค่าฟลักซ์ของ UF สำหรับตัวอย่างน้ำที่ผ่านกระบวนการ PACI มีแนวโน้มลดลงน้อยกว่าน้ำที่ผ่านกระบวนการ MF ส่วนการลดสารอินทรีย์ด้วยกระบวนการ NF ใน

น้ำตัวอย่างทั้ง 2 แหล่ง พบว่ากระบวนการ PACI+NF สามารถลด DOM ได้ดีกว่ากระบวนการ MF+NF ซึ่งสามารถลดค่า DOC และ UV-254 ในน้ำดิบอ่างเก็บน้ำสะเดาได้ 74 และ 80% และ 86 และ 94 % สำหรับน้ำจากจุดสูบน้ำดิบประปา ตามลำดับ เมื่อพิจารณาค่าฟลักซ์ของ NF พบว่าหากน้ำผ่านการปรับปรุงขั้นต้นด้วยกระบวนการ PACI+UF หรือกระบวนการ MF+UF จะให้ค่าฟลักซ์ที่ต่ำกว่า การปรับปรุงคุณภาพน้ำโดยไม่มีกระบวนการ UF นอกจากนี้ยังพบว่า การปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้น ร่วมกับกระบวนการ NF มีแนวโน้มในการลด DOC ของกลุ่ม HPO ได้ดีกว่า HPI และเมื่อพิจารณาเฉพาะกระบวนการ NF พบว่าลด DOC ของกลุ่ม HPI ได้ดีกว่า HPO ทั้งนี้เป็นผลจากกลไกของกระบวนการ NF ในการลด DOM ในน้ำตัวอย่าง เมื่อพิจารณาผลการวิเคราะห์ด้วยเทคนิค FTIR พบว่า การปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้นร่วมกับกระบวนการ NF สามารถลดสารที่มีหมู่ฟังก์ชัน C-O stretching of alcohols, ethers และ carbohydrates ได้ดี และในการศึกษาสัณฐานภาพการก่อตัวของสารไตรฮาโลมีเทน (THMFP) ตรวจพบสารประกอบหลักของ THMs คือ คลอโรฟอร์ม และ โบรโมไดคลอโรฟอร์ม ซึ่งกระบวนการ PACI + NF สามารถลด THMFP ได้มากกว่า 80 เปอร์เซ็นต์ สำหรับน้ำดิบจากอ่างเก็บน้ำสะเดา และ 90 % สำหรับน้ำดิบจากจุดสูบน้ำดิบประปาลองอู่ตะเภา

Abstract

249158

Evaluation of surface water quality for carcinogenic substances control in water supply was studied. This is the research project No.3 that used the information from project No.1 and No.2. The results showed that U-Tapao Canal originates from mountains a border between Thai-Malaysia, has Sadao reservoir at the beginning of canal. The 130 km length is contaminated with organic compounds from natural, industrial and agricultural along the canal. Detection of contamination of the DOM in term of the DOC and UV-254 was found that the DOC of upstream location is between 2.9-4.7 mg / L, midstream location is between 4-6 mg / L and downstream location range is between 5.5-6.9 mg / L. However, the pumping station of Hat Yai water treatment plant is location at the downstream, used the conventional coagulation process for water treatment. The conventional water supply treatment was normally inadequate to remove all DOM in raw water supply, especially, hydrophilic (HPI) DOM. This research aims to study the reduction of DOM surrogate parameters (DOC and UV-254) and DOM characterization (by resin adsorption, FEEM and FT-IR), including the change of THMFP in the raw water supply by hybrid membrane combined with coagulation process, coagulation and MF process, was used as the pre-treatment were conducted prior to UF process and NF process.

The water quality of raw water samples fractionated by DAX-8 resin was found that the raw water from both raw water sources contained hydrophilic (HPI) and hydrophobic (HPO) groups but HPI was a major organic components existed in these raw water samples (HPI>HPO). The study of DOM removal in raw water sample by pretreatment processes, PACl coagulation and MF with pore size of 0.1 μ m, prior to NF process showed that the DOM reduction efficiency of PACl coagulation at optimal conditions (10 mg/L for Sadao Reservoir water, 40 mg/L for pumping station and controlled pH at 7) was higher than that of MF process. For the study of hybrid-UF process for Sadao reservoir water revealed that the use of UF after pretreatment processes can increase the DOM removal efficiency in term of DOC by 12-22% and UV-254 by 10-20%. The UF membrane flux after pretreatment with 10 mg/L of PACl was slightly higher than that was pretreated by MF process. For

the result of hybrid NF process, it was found that the hybrid coagulation–NF process had efficiency to reduce DOM in term of DOC and UV-254 approximately by 74% and 80% for Sadao-Reservoir water and 86% and 94% for pumping station water respectively. The role of pre-treatment process on NF membrane flux declining found that the hybrid pre-treatment (MF or PACl) combine with UF process flux was lower than that pretreatment without UF process. The hybrid pretreatment –NF process could reduce DOC of HPO better than DOC of HPI but when considering only the NF process, the NF process could reduce DOC of HPI better than DOC of HPO, as a result of NF process mechanism. The result of FTIR analysis used to explain the characteristics of DOM indicated that the hybrid pretreatment –NF process was effective in DOM reduction especially the C-O stretching of alcohols, ethers and carbohydrates for both raw water samples. Regarding to Trihalomethane Formation Potential (THMFP) analysis, a chloroform and bromodichloroform were found as the major THM species, and the hybrid coagulation –NF process could reduce the THMFP more than 80% for Sadao-reservoir water and 90% for pumping station.

กิตติกรรมประกาศ

โครงการเล่มนี้สำเร็จลุล่วงตามวัตถุประสงค์เป็นอย่างดี เพราะได้รับความร่วมมือ และช่วยเหลือจากบุคคลที่มีรายนามดังต่อไปนี้

ขอขอบคุณทางภาควิชาวิศวกรรมโยธา มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ ที่อนุญาตให้ใช้ห้องปฏิบัติการทางเคมี สาขาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม ในการใช้เครื่องมือต่าง ๆ ในการวิเคราะห์ ตัวอย่างต่างๆ

ขอขอบคุณทางคณะกรรมการจัดการสิ่งแวดล้อม มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ ที่อนุญาตให้ใช้ห้องปฏิบัติการ ในการใช้เครื่องมือและอุปกรณ์ต่างๆ ในการวิเคราะห์ FEEM ในการวิจัยครั้งนี้

ขอขอบคุณศูนย์เครื่องมือวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ ที่อนุญาตให้ใช้เครื่องมือ zeta potential analysis ในการวิเคราะห์ขนาดอนุภาค, เครื่องมือ chromatograph-electron capture detector ในการวิเคราะห์ THMs

ขอขอบคุณทางกลุ่มวิจัย The National Research Center for Environmental and Hazardous Waste Management (NRC-EHWM) มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ ที่อนุญาตให้ใช้เครื่องมือในการวิเคราะห์ตัวอย่าง

ขอขอบคุณทางมหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ ในการสนับสนุนทุนงบประมาณแผ่นดินปี 2553 เลขที่ ENG520105M

สุดท้ายนี้ขอขอบคุณผู้ที่เกี่ยวข้องในการทำงานวิจัยนี้ทุกคนซึ่งไม่ได้กล่าวถึง ณ ที่นี้ทุกท่าน

สารบัญ

บทที่	เนื้อหา	หน้า
	บทคัดย่อ	II
	Abstract	III
	กิตติกรรมประกาศ	VI
	สารบัญ	V
	รายการตาราง	X
	รายการภาพประกอบ	XII
	ตัวย่อและสัญลักษณ์	XV
1	บทนำ	
	1.1 บทนำ	1
	1.2 ปัญหาและความเป็นมาของงานวิจัย	3
	1.3 การทบทวนวรรณกรรม/สารสนเทศ (information) ที่เกี่ยวข้อง	6
	1.4 วัตถุประสงค์ของโครงการวิจัย	20
	1.5 ขอบเขตของโครงการวิจัย	21
	1.6 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	21
2	ระเบียบวิธีการวิจัย	22
	2.1 การสังเคราะห์ข้อมูลการศึกษาแหล่งกำเนิดน้ำเสียที่ปล่อยน้ำทิ้งลงสู่ลุ่มน้ำคลองอยู่ ตะเภา รวมทั้งคุณลักษณะทางกายภาพ เคมี และชีวภาพ(โครงการย่อยที่ 1 และ 2)	22
	2.2 การจำแนกลักษณะและการลดปริมาณสารอินทรีย์ด้วยวิธีโคแอกกูเลชัน ร่วมกับการใช้เมมเบรน (โครงการที่ย่อย 3)	22
3	ผลการวิจัยและวิเคราะห์ผลการวิจัย	31
	3.1 การสังเคราะห์ข้อมูลคุณภาพของแหล่งน้ำดิบในคลองอยู่ตะเภา จากระบบ สารสนเทศทางภูมิศาสตร์ (โครงการที่1)	31
	3.2 การสังเคราะห์ข้อมูลลักษณะของสารอินทรีย์ธรรมชาติในน้ำดิบประปาจากคลอง อยู่ตะเภา จังหวัดสงขลา (โครงการที่ 2)	32
		VI

สารบัญ(ต่อ)

	<u>หน้า</u>
3.3 การศึกษาการลดกลุ่มสารอินทรีย์ละลายน้ำในน้ำดิบประปา (โครงการที่ 3)	38
3.3.1 ลักษณะสมบัติน้ำดิบประปา อ่างเก็บน้ำสะเดาและจุดสูบน้ำดิบประปา คลองอุตะเกา	39
3.3.2 ประสิทธิภาพของการบำบัดสารอินทรีย์ด้วยการ โคลแอกกูเลชันร่วมกับ กระบวนการเมมเบรน ของตัวอย่างน้ำดิบอ่างเก็บน้ำสะเดา	45
(1) การบำบัดขั้นต้นด้วยการ โคลแอกกูเลชัน และไมโครฟิลเตรชัน สำหรับ กระบวนการอัลตราฟิลเตรชัน ของตัวอย่างน้ำดิบอ่างเก็บน้ำสะเดา	45
(2) การบำบัดด้วยกระบวนการนาโนฟิลเตรชัน ของตัวอย่างน้ำดิบอ่างเก็บ น้ำสะเดา	49
(3) กระบวนการ FTIR เพื่อศึกษาโครงสร้างของสารอินทรีย์ ก่อนและหลัง การบำบัดขั้นต้นด้วยโคลแอกกูเลชันและกระบวนการเมมเบรน น้ำดิบ อ่างเก็บน้ำสะเดา	51
(4) การศึกษาการลด THMFP ด้วยกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้น ร่วมกับ NF ของตัวอย่างน้ำดิบอ่างเก็บน้ำสะเดา	53
3.3.3 ประสิทธิภาพของการบำบัดสารอินทรีย์ด้วยการ โคลแอกกูเลชันร่วมกับ กระบวนการเมมเบรน ของตัวอย่างน้ำดิบจุดสูบน้ำดิบประปา	55
(1) การบำบัดขั้นต้นด้วยการ โคลแอกกูเลชัน และกระบวนการไมโคร ฟิลเตรชันเมมเบรน สำหรับกระบวนการอัลตราฟิลเตรชัน	55
(2) การบำบัดด้วยกระบวนการนาโนฟิลเตรชัน ของตัวอย่างน้ำดิบจุดสูบ น้ำดิบประปากองอุตะเกา	58
(3) การตรวจวัด DOM ด้วยเทคนิค FEEM ของน้ำตัวอย่างที่ผ่าน กระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้น ร่วมกับกระบวนการ NF (น้ำ ดิบจุดสูบน้ำดิบประปากองอุตะเกา)	61
(4) กระบวนการ FTIR เพื่อศึกษาโครงสร้างของสารอินทรีย์ ก่อนและ หลังการบำบัดขั้นต้นด้วยโคลแอกกูเลชันและกระบวนการเมมเบรน ของตัวอย่างน้ำดิบจุดสูบน้ำดิบประปากองอุตะเกา	63
(5) การศึกษาการลด THMFP ด้วยกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำ ขั้นต้นร่วมกับ NF ของตัวอย่างน้ำดิบจุดสูบน้ำดิบประปากองอุ ตะเกา	65

สารบัญ(ต่อ)

	<u>หน้า</u>
3.3.4 ผลของการปรับปรุงคุณภาพน้ำขึ้นต้น ต่อการลดลงของค่าฟลักซ์ใน กระบวนการ NF	68
(1) ผลของการปรับปรุงคุณภาพน้ำขึ้นต้นด้วยวิธี โคแอกกูเลชัน และ กระบวนการ MF ต่อการลดลงของค่าฟลักซ์ในกระบวนการ NF	68
(2) ผลของการปรับปรุงคุณภาพน้ำขึ้นต้นด้วยกระบวนการ โคแอกกูเลชัน และกระบวนการ MF ร่วมกับกระบวนการ UF ต่อการลดลงของค่า ฟลักซ์ในกระบวนการ NF	70
3.4 แนวทางในการประยุกต์ใช้ เพื่อปรับปรุงกระบวนการผลิตน้ำประปา	75
4 สรุปลผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ	77
บรรณานุกรม	81

รายการตาราง

บทที่	ชื่อตาราง	หน้า
1	ตารางที่ 1.1 DOC, UV-254, SUVA and percent distribution of DOC obtained in river water	8
	ตารางที่ 1.2 Infrared frequency bands for biomolecular structures in NOM isolate	12
	ตารางที่ 1.3 Wave number และ Functional group จากแหล่งน้ำต่างๆ	13
	ตารางที่ 1.4 หมู่ฟังก์ชันหลังจากกระบวนการแยกลักษณะสารอินทรีย์ในแหล่งน้ำดิบประปา	14
	ตารางที่ 1.5 หมู่ฟังก์ชันสารอินทรีย์ที่ทดสอบโดย FTIR ในแหล่งน้ำผิวดิน	15
2	ตารางที่ 2.1 จุดเก็บตัวอย่างน้ำ ลุ่มน้ำคลองอุตะเถา	22
3	ตารางที่ 3.1 ลักษณะทางกายภาพและเคมีในน้ำดิบจากคลองอุตะเถา	33
	ตารางที่ 3.2 แสดงตำแหน่งฟลูออเรสเซนซ์ลักษณะของสารอินทรีย์ธรรมชาติในน้ำดิบประปาจากคลองอุตะเถา	36
	ตารางที่ 3.3 เปอร์เซ็นต์สัดส่วนของ HPI TPI และ HPO ในน้ำดิบประปาจากคลองอุตะเถา	37
	ตารางที่ 3.4 ลักษณะสมบัติน้ำดิบจากอ่างเก็บน้ำสะเดา และจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุตะเถา	39
	ตารางที่ 3.5 เปอร์เซ็นต์สัดส่วนของ HPI TPI และ HPO ในน้ำดิบจากอ่างเก็บน้ำสะเดา และจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุตะเถา	41
	ตารางที่ 3.6 ความเข้มแสงฟลูออเรสเซนซ์ ณ ตำแหน่งต่างๆ ที่ตรวจพบก่อนและหลังผ่านกระบวนการแฟรกชันในน้ำดิบจากอ่างเก็บน้ำสะเดา และจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุตะเถา ตารางที่ 3.8 การลด DOC และลด UV-254 หลังการบำบัดขั้นต้นด้วย โคลแอกกูเลชันและกระบวนการเมมเบรน น้ำดิบจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุตะเถา	44

รายการตาราง(ต่อ)

	<u>หน้า</u>
ตารางที่ 3.7 ค่า SDI (Silt Density Index) ของตัวอย่างน้ำดิบอ่างเก็บน้ำสะเดา ที่ผ่านกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้นที่แตกต่างกัน	48
ตารางที่ 3.8 FTIR spectra ของตัวอย่างน้ำจากอ่างเก็บน้ำสะเดา ที่ผ่านกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้นร่วมกับกระบวนการ NF	52
ตารางที่ 3.9 เปอร์เซ็นสกัดส่วนและการลด THMF _P ของสารอินทรีย์กลุ่ม HPI และ HPO ในน้ำดิบจากอ่างเก็บน้ำสะเดา ที่ผ่านกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้นร่วมกับ NF	53
ตารางที่ 3.10 ค่า SDI (Silt Density Index) ของตัวอย่างน้ำดิบจากจุดสูบน้ำดิบประปา ที่ผ่านกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้นที่แตกต่างกัน	58
ตาราง 3.11 ประสิทธิภาพการลดลงของ FEEM Peaks ในตัวอย่างน้ำจากจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุตะเถา ที่ผ่านกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้นร่วมกับ กระบวนการ NF	62
ตารางที่ 3.12 FTIR spectra ของตัวอย่างน้ำจากจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุตะเถา ผ่านกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้น ร่วมกับ กระบวนการ NF	65
ตารางที่ 3.13 เปอร์เซ็นสกัดส่วนและการลด THMF _P ของสารอินทรีย์กลุ่ม HPI และ HPO ในน้ำดิบจากจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุตะเถา ที่ผ่านกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้นร่วมกับ NF	66
ตารางที่ 3.14 ลักษณะการดูดตันของฟาวลิงที่ผิวหน้านาโนฟิลเตรชันเมมเบรน (ตัวอย่างน้ำอ่างเก็บน้ำสะเดา)	73
ตารางที่ 3.15 ลักษณะการดูดตันของฟาวลิงที่ผิวหน้านาโนฟิลเตรชันเมมเบรน (ตัวอย่างน้ำจากจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุตะเถา)	74

รายการภาพประกอบ

บทที่	ชื่อตาราง	หน้า
1	รูปที่ 1.1 คลองอุ้ตะเภาและสถานีเก็บน้ำบริเวณอ่างเก็บน้ำเขื่อนสะเคา ต้นน้ำ (Station 1-3) ช่วงกลางลำน้ำ (Station 3-7) และท้ายน้ำ (Station 8) ตารางที่ 1.2 Infrared frequency bands for biomolecular structures in NOM isolate	6
	รูปที่ 1.2 Fluorescent Excitation-Emission Matrix (a) และภาพชันความสูง (b) ของการใช้ Spectrofluorometry วิเคราะห์ลักษณะสารอินทรีย์ในน้ำทิ้ง ที่ผ่านการบำบัดแล้ว ตารางที่ 1.4 หมู่ฟังก์ชันหลังจากกระบวนการแยกลักษณะสารอินทรีย์ในแหล่งน้ำดิบประป	9
	รูปที่ 1.3 ตำแหน่ง Excitation (nm)/Emission (nm) ของ Tyrosine, Tryptophan and Humic and Fulvic acid-like substances	10
	รูปที่ 1.4 FEEM (contour interval 10 QSU, ยกเว้นอ่างเก็บน้ำสะเคา) ของน้ำจาก อ่างเก็บน้ำสะเคา บริเวณต้นน้ำ (บ้านตะเคียนเภา-ตำแหน่งที่ S3 ดังรูปที่ 1.1) บริเวณลำน้ำช่วงกลาง (น้ำดิบประป-ตำแหน่งที่ S6 ดังรูปที่ 1.1) และบริเวณท้ายน้ำ (บ้านหารตำแหน่งที่ S8 ดังรูปที่ 1.1)	10
	รูปที่ 1.5 FTIR spectra ของ Suwannee River Fulvic Acid และ HPO TPI HPI fractions isolated จาก WWTP Seine-Aval effluents (Band 1 มีหมู่ฟังก์ชัน O-H bonds Bands 2 Band 6 และ Band 7 มีหมู่ฟังก์ชัน nitrogen groups Bands 3 และ 8 มีหมู่ฟังก์ชัน aliphatic chains Bands 4 และ 5: มีหมู่ฟังก์ชัน carboxylic groups Band 9 มีหมู่ฟังก์ชัน C-O bonds Band 10 มีหมู่ฟังก์ชัน sulphonic groups)	16
2	รูปที่ 2.1 จุดเก็บตัวอย่างน้ำจากอ่างเก็บน้ำสะเคา และจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุ้ตะเภา จังหวัดสงขลา	24
	รูปที่ 2.2 แผนผังการติดตั้งอุปกรณ์ในงานวิจัย	25
	รูปที่ 2.3 กระบวนการนาโนฟิลเตรชันเมมเบรน	25
	รูปที่ 2.4 ขั้นตอนการทดลองและพารามิเตอร์ที่ต้องทำการ	30

	<u>หน้า</u>
รูปที่ 3.1 FEEM ของน้ำดิบประปาในรูปแบบเส้นชั้นความสูงแสดงจุดที่พบกลุ่มสารอินทรีย์ ในฤดูฝน(1) อ่างเก็บน้ำสะเดา (2) อ่างเก็บน้ำคลองหลา (3) บ้านม่วงก้อง (4) บ้านบางศาลา (5) จุดสูบน้ำดิบ (6) บ้านหาดใหญ่ใน	34
รูปที่ 3.2 FEEM ของน้ำดิบประปาในรูปแบบเส้นชั้นความสูง (QSU) แสดงจุดที่ตรวจพบกลุ่มสารอินทรีย์ ในฤดูแล้ง ได้แก่ (1) อ่างเก็บน้ำสะเดา (2) อ่างเก็บน้ำคลองหลา (3) บ้านม่วงก้อง (4) บ้านบางศาลา (5) จุดสูบน้ำดิบ (6) บ้านหาดใหญ่ใน	35
รูปที่ 3.3 ตำแหน่ง fluorescent peaks ของน้ำตัวอย่าง	35
รูปที่ 3.4 เเปอร์เซ็นต์การจำแนกลักษณะสารอินทรีย์ของ (1) น้ำดิบอ่างเก็บน้ำสะเดา (2) น้ำดิบจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุตะเถา	41
รูปที่ 3.5 แผนภาพการดำเนินการทดลอง (ตัวอย่างน้ำอ่างเก็บน้ำสะเดา)	45
รูปที่ 3.6 การทำจาร์เทสต์ (ชุดทดลองตัวอย่างน้ำดิบจากอ่างเก็บน้ำสะเดา)	46
รูปที่ 3.7 กระบวนการไมโครฟิลเตรชันและอัลตราฟิลเตรชันเมมเบรน	46
รูปที่ 3.8 การลดสารอินทรีย์ในรูป DOC (ก) และ UV-254 (ข) ของน้ำดิบอ่างเก็บน้ำสะเดาและ น้ำที่ผ่านการบำบัดขั้นต้นด้วยวิธี โคแอกกูเลชันและกระบวนการเมมเบรน	47-48
รูปที่ 3.9 การลดสารอินทรีย์ในรูป (ก) DOC (ข) UV-254 ของน้ำดิบอ่างเก็บน้ำสะเดาที่ผ่านกระบวนการบำบัดด้วย NF	49-50
รูปที่ 3.10 FTIR spectra ของตัวอย่างน้ำจากอ่างเก็บน้ำสะเดา ที่ผ่านกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้น ร่วมกับกระบวนการ NF	51
รูปที่ 3.11 THMFP ของสารประกอบ THMs ของน้ำจากอ่างเก็บน้ำสะเดา ที่ผ่านกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้นร่วมกับกระบวนการ NF	54
รูปที่ 3.12 แผนภาพการดำเนินการทดลอง (ตัวอย่างน้ำจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุตะเถา)	55
รูปที่ 3.13 ประสิทธิภาพการลด DOM ในรูปของ ก) DOC ข) UV-254 ของน้ำจากจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุตะเถา เมื่อผ่านการปรับปรุงคุณภาพน้ำด้วยกระบวนการ โคแอกกูเลชันและกระบวนการ MF	57

รายการภาพประกอบ(ต่อ)

	<u>หน้า</u>
รูปที่ 3.14 ประสิทธิภาพการลดสารอินทรีย์ละลายน้ำในรูปของ ก) DOC ข) UV-254 ของน้ำดิบจากจุดสูบน้ำดิบประปา เมื่อผ่านกระบวนการ ปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้นร่วมกับกระบวนการ NF	61
รูปที่ 3.15 FTIR spectra ของตัวอย่างน้ำดิบจากจุดสูบน้ำดิบประปาคลองอุตะเภา ก) ช่วงฤดูฝน ข) ช่วงฤดูแล้ง ที่ผ่านกระบวนการปรับปรุงคุณภาพน้ำ ขั้นต้นร่วมกับกระบวนการ NF	64
รูปที่ 3.16 THMFP ของสารประกอบไตรฮาโลมีเทนของน้ำจากจุดสูบน้ำดิบ ประปาคลองอุตะเภา ก) ช่วงฤดูฝน ข) ช่วงฤดูแล้ง ที่ผ่านกระบวนการ ปรับปรุงคุณภาพน้ำขั้นต้นร่วมกับกระบวนการ NF	67
รูปที่ 3.17 ความสัมพันธ์ระหว่างฟลักซ์ของน้ำกลั่นกับแรงดันขับ (Transmembrane Pressure)	68
รูปที่ 3.18 ค่า NF Permeate flux ที่ค่าความดัน 15 bar และการปรับปรุงคุณภาพ น้ำขั้นต้นที่แตกต่างกันของตัวอย่างน้ำ ก) อ่างเก็บน้ำสะเดา ข) จุดสูบน้ำ ดิบประปา ฤดูฝน ค) จุดสูบน้ำดิบประปา ฤดูแล้ง	72

ตัวย่อและสัญลักษณ์

abs.	Absorbance
Al	Aluminium
AWWA	American Water Work Association
$^{\circ}\text{C}$	Degree Celsius
CaCO_3	Calcium Carbonate
CHBr_3	Bromoform
CHCl_2Br	Bromodichloroform
CHCl_3	Chloroform
CHClBr_2	Dibromochloroform
Cl	Chlorine
cm	Centimeter
DI	Deionized Water
DBPFP	Disinfection by Product Formation Potential
DBPs	Disinfection by-Product
DOC	Dissolved Organic Carbon
EDTA	Disodiummethylenediamune tetraacetate dehydrate
DOM	Dissolved Organic Matter
DPD	<i>N, N-diethyl-p</i> -phenylenediamine
ECD	Electron Capture Detector
FeCl_3	Ferric Chloride
FEEM	Fluorescent Excitation-Emission Matrix
FTIR	Fourier-Transform Infrared
g/cm^3	Gram/Cubic/ Centimeter
g/L	Gram/Liter
g/mol	Gram/Molar

ตัวย่อและสัญลักษณ์

GC	Gas Chromatograph
hr	Hour
HAAs	Haloacetic acid
HANs	Haloacetonitrile
HPI	Hydrophilic
HPO	Hydrophobic
I	Iodine
KHP	Potassium Hydrogen Phthalate
KI	Potassium Iodine
L/mg-m	Liter/milligram-meter
m	Meter
M	Molar
CH ₄	Methane
μg/L	Microgram/Liter
MF	Microfiltration
μm	Micrometer
mg/L	Milligram/Liter
min	Minute
MW	Molecular Weight
MWCO	Molecular Weight Cut Off
MWD	Molecular Weight Distribution
NF	Nanofiltration
nm	Nanometer
NOM	Natural Organic Matter
NTU	Nepheo Turbidity Unit

ตัวย่อและสัญลักษณ์

ppm.	Part per Million
PACl	Polyaluminum Chloride
QSU	Quinine Sulfate Unit
RO	Reverse Osmosis
SS	Suspended Solid
SUVA	Specific Ultraviolet Absorption
S.D.	Standard Deviation
THMFP	Trihalomethane Formation Potential
THMs	Trihalomethanes
TMP	Trans Membrane Pressure
TOC	Total Organic Carbon
TTHM	Total Trihalomethanes
USEPA	United States Environmental Protection Agency
UF	Ultrafiltration
UV	Ultraviolet
UV-254	Ultraviolet absorbtion at wave length 254 nanometer