

เครื่องต้นแบบระบบการกรองแบบนาโนสำหรับผลิตน้ำดื่มน้ำมัน

นายมรุพัชร จำรงค์วงศ์

ศูนย์วิทยบรหพยากร  
วิทยานิพนธ์เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตร์บัณฑิต<sup>๑</sup>  
สาขาวิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม ภาควิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย  
ปีการศึกษา 2547

ISBN 974-17-6544-4

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

PROTOTYPE OF NANOFILTRATION SYSTEM FOR MUNICIPAL DRINKING WATER PRODUCTION

Mr. Marupatch Jamnongwong

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements

for the Degree of Master of Engineering in Environmental Engineering

Department of Environmental Engineering

Faculty of Engineering

Chulalongkorn University

Academic Year 2004

ISBN 974-17-65444-4

หัวข้อวิทยานิพนธ์ เครื่องต้นแบบระบบการกรองแบบนาโนสำหรับผลิตน้ำดื่มชุมชน  
โดย นายมุรุพัชร จำนงค์วงศ์  
สาขาวิชา วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
อาจารย์ที่ปรึกษา ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ชวัลิต รัตนธรรมสกุล

คณะกรรมการคัดเลือก จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็น<sup>๑</sup>  
ส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาบัณฑิต

..... คณบดีคณะวิศวกรรมศาสตร์  
(ศาสตราจารย์ ดร. ดิเรก ลาวัณย์ศิริ)

คณะกรรมการสอนวิทยานิพนธ์

..... ประธานกรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ วงศ์พันธ์ ลิมปเสนีย์)

..... อ. อาจารย์ที่ปรึกษา  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ชวัลิต รัตนธรรมสกุล)

..... กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ อรทัย ชวลดภุทธิ์)

..... กรรมการ  
(อาจารย์ ดร. เกมรัช โอสถพันธ์)

มรุพัชร จำนงค์วงศ์ : เครื่องต้นแบบระบบการกรองแบบนาโนสำหรับผลิตน้ำดื่มน้ำมูนชาน.  
 (PROTOTYPE OF NANOFILTRATION SYSTEM FOR MUNICIPAL DRINKING WATER  
 PRODUCTION) อ. ที่ปรึกษา : ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ชวัลิต รัตนธรรมสกุล, 162 หน้า.  
 ISBN 974-17-6544-4.

งานวิจัยนี้เป็นการทดลองเพื่อศึกษาถึงประสิทธิภาพระบบการกรองด้วยเมมเบรนสำหรับผลิตน้ำดื่มน้ำมูนชาน โดยพิจารณาถึงผลของปัจจัยต่างๆ คือ ชนิดของระบบเมมเบรน ความดัน ร้อยละ Recovery การเดินระบบระยะเวลา ต่อประสิทธิภาพ และการใช้พลังงานของระบบเมมเบรนที่ต่างชนิดเบริ่งเทียบกัน โดยใช้น้ำดิบเป็นน้ำประปา จากถังเก็บน้ำได้ตึก ภายใน ฯพ.ล.ก.น.ม.มหาวิทยาลัย

เครื่องต้นแบบที่ทำในการทดลองประกอบด้วยระบบบำบัดเบื้องต้น ระบบการกรองผ่านเมมเบรน และระบบบำบัดขั้นสุดท้ายด้วยรังสีอัลตราไวโอเลต โดยทำการเบริ่งเทียบระบบการกรองที่ใช้การกรองแบบนาโน กับการกรองแบบรีเวอร์โซลฟอนไมโครส แล้วเบริ่งเทียบการเดินระบบทั้งสองแบบที่ร้อยละ Recovery 50 และ 60

ผลการทดลองแสดงให้เห็นว่า ระบบเมมเบรนแบบนาโน ที่ใช้เมมเบรน FILMTEC NF90 ความดัน 5 บาร์ มีค่าฟลักซ์ 0.041  $\text{ม}^3/\text{ม}^2\cdot\text{ช}\text{ว}\text{ม}\text{ง}$  มีประสิทธิภาพในการกำจัด ความชุน มากกว่าร้อยละ 95 บริษัท แบคทีเรียทั้งหมดในน้ำ มากกว่าร้อยละ 97 แคลเคลเซียมไอกอน ร้อยละ 98 แมกนีเซียมไอกอน ร้อยละ 99 เหล็กไอกอน ร้อยละ 50 สังกะสีไอกอน ร้อยละ 80 และไนเตรตไอกอน ร้อยละ 70 สำหรับระบบเมมเบรนแบบรีเวอร์โซลฟอนไมโครส ใช้ เมมเบรน CMS RE2540-TE ความดัน 10 บาร์ มีค่าฟลักซ์ 0.045  $\text{ม}^3/\text{ม}^2\cdot\text{ช}\text{ว}\text{ม}\text{ง}$  มีประสิทธิภาพในการกำจัด ความชุน มากกว่าร้อยละ 95 บริษัท แบคทีเรียทั้งหมดในน้ำ มากกว่าร้อยละ 98 แคลเคลเซียมไอกอน ร้อยละ 99 แมกนีเซียมไอกอนมากกว่าร้อยละ 99 เหล็กไอกอน ร้อยละ 50 สังกะสีไอกอน ร้อยละ 90 และไนเตรตไอกอน ร้อยละ 90 น้ำดื่มน้ำที่ผลิตได้จากการกรองด้วยเมมเบรนที่ทดลองทั้งสองระบบอยู่ในมาตรฐานน้ำดื่มน้ำมูนชาน ยกเว้นค่าพีเอชที่ต่ำกว่าค่ามาตรฐาน ทำให้ต้องมีการปรับค่าพีเอชอีกขั้นตอนหนึ่งก่อนนำไปดื่มน้ำ ไปบริโภค และเนื่องจาก การใช้ความดันที่น้อยกว่า ทำให้ระบบเมมเบรนแบบนาโนใช้พลังงานเพียง 5.76 กิโลวัตต์ ต่อ การผลิตน้ำ 1 ลูกบาศก์เมตร ในขณะที่ระบบเมมเบรนแบบรีเวอร์โซลฟอนไมโครส ใช้พลังงาน 8.73 กิโลวัตต์ ต่อ การผลิตน้ำ 1 ลูกบาศก์ จากการศึกษาการเดินระบบระยะเวลาพบว่า ร้อยละ Recovery ไม่มีผลต่อความสามารถในการกำจัดสิ่งปนเปื้อนในน้ำ แต่มีผลต่อค่า ฟลักซ์ โดยร้อยละ Recovery ที่เพิ่มขึ้น ทำให้อัตราการลดของค่าฟลักซ์เพิ่มขึ้น ระยะเวลาในการเดินระบบเมมเบรนทั้งสองระบบจึงลดลง โดยระบบเมมเบรนแบบรีเวอร์โซลฟอนไมโครสมีอัตราการลดของค่า ฟลักซ์มากกว่าระบบเมมเบรนแบบนาโนที่ ร้อยละ Recovery เดียว กัน และจากการศึกษาความสามารถในการกำจัดสาร ไดรชาโนมีเทนในน้ำของระบบเมมเบรนทั้งสองระบบ พบร่วมกัน ความสามารถในการกำจัดอยู่ที่ประมาณร้อยละ 10 ทั้งสองระบบ

ภาควิชา วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
 สาขาวิชา วิศวกรรมสิ่งแวดล้อม  
 ปีการศึกษา 2547

ลายมือชื่อนิสิต..... มรุพัชร จำนงค์วงศ์  
 ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา..... 

# # 4570482921 : MAJOR ENVIRONMENTAL ENGINEERING

KEY WORD: DRINKING WATER / NANOFILTRATION / REVERSE OSMOSIS / MEMBRANE

MARUPATCH JAMNONGWONG : PROTOTYPE OF NANOFILTRATION SYSTEM FOR MUNICIPAL DRINKING WATER PRODUCTION. THESIS ADVISOR : ASST.PROF CHAVALIT RATANATAMSKUL, Ph.D., 162 pp. ISBN 974-17-6544-4.

The purpose of this research was to study the performance of the prototype of nanofiltration system for municipal drinking water produced based on the influence of membrane type, pressure, percentage of recovery, long-term operation and energy consumption compared with different types of membrane filtration system. The experiment was conducted by using tap water from storage tank at Chulalongkorn University

The prototype system was composed of pre-treatment, membrane filtration and post-treatment by UV disinfection. There were two processes of experiment compared with the performance between nanofiltration system and reverse osmosis system at the percentage of recovery at 50 and 60.

The result shown that nanofiltration system using FILMTEC NF90 and 5 bar-pressure gave flux  $0.041 \text{ m}^3/\text{m}^2\cdot\text{h}$  which removed >95% of turbidity, >97% of total bacteria, 98% of Ca, 99% of Mg, 50% of Fe, 80% of Zn and 70% of  $\text{NO}_3^-$ . While reverse osmosis system using CMS-RE2540-TE and 10 bar-pressure gave flux  $0.045 \text{ m}^3/\text{m}^2\cdot\text{h}$  which removed >95% of turbidity, >98% of total bacteria, 99% of Ca, >99% of Mg, 50% of Fe, 90% of Zn and 90% of  $\text{NO}_3^-$ . The water derived from both systems met drinking water standard except for pH. Therefore the both system must adjusted pH before being used as drinking water. Since the usage of lower pressure of nanofiltration system, the energy consumption reached  $5.67 \text{ kw/m}^3$  which was less than reverse osmosis system that consumed  $8.73 \text{ kw/m}^3$  of energy. As for long-termed operation, it came out that there was no effect with performance of removal. However, it was effect with flux by the more percentage of recovery the faster decrease rate of flux. So the duration of operating was reduced by the decrease of flux of reverse osmosis system which was faster than nanofiltration system when operated at the same percentage of recovery. Another result, Trihalomethane (THMs) removal experiment, shown that both type of membrane using in this research could remove THMs around 10% only.

Department Environmental Engineering

Field of study Environmental Engineering

Academic year 2004

Student's Signature.....*Marpatch Jamnongwong*

Advisor's Signature.....*Chavalit Ratnakul*

## กิตติกรรมประกาศ

ผู้วิจัยขอขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ชวัลิต รัตนธรรมสกุล เป็นอย่างสูงที่ให้ความกรุณาในการให้คำปรึกษาซึ่งแนะนำแนวทางในการวิจัย พร้อมทั้งให้แนวคิดทางด้านวิชาการ ตลอดจนให้ความเข้าใจได้ดี ตรวจสอบการเขียนวิทยานิพนธ์งานวิจัยนี้สำเร็จไปได้ด้วยดี

ขอขอบพระคุณ อาจารย์ทุกท่านที่มีส่วนได้ให้ความรู้แก่ผู้วิจัย โดยเฉพาะอย่างยิ่ง ประธานกรรมการ รองศาสตราจารย์ วงศ์พันธ์ ลิมปเสนีย์ กรรมการ รองศาสตราจารย์ อรุณัย ชราลงาฤทธิ์ อาจารย์ ดร.เขมรัฐ โอສตาพันธ์ ที่ได้ให้คำแนะนำ ตรวจสอบ อนุมัติโครงการร่างงานวิจัย และเป็นกรรมการในการตรวจสอบวิทยานิพนธ์ให้แก่ผู้วิจัยตลอดระยะเวลาที่ศึกษาอยู่ พร้อมทั้ง กรุณาให้คำชี้แนะและแนวทางรวมถึงโอกาสที่ให้ผู้วิจัยสามารถเขียนและปรับปรุงแก้ไขจนการสอบ สำเร็จลุล่วงไปได้ด้วยดี

ขอขอบพระคุณ บริษัท โกลบอด วอเตอร์ ชีสเทิร์มส์ คอร์ปอเรชั่น จำกัด ที่อนุเคราะห์ อุปกรณ์เพื่อประกอบระบบสำหรับดำเนินการวิจัยงานวิจัยนี้สำเร็จไปได้ด้วยดี

ขอขอบคุณเพื่อนๆ พี่ๆ และน้องๆ ที่เคยช่วยเหลือและให้กำลังใจตลอดมา

คุณความดีและประโยชน์ทั้งหลายอันเกิดจากวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ขอขอบคุณให้บิดา แมรดา ซึ่งเป็นผู้ให้ทุกอย่างแก่ผู้วิจัยตลอดมา

**ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

## สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย.....	.๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	.๑
กิตติกรรมประกาศ.....	.๙
สารบัญ.....	.๙
สารบัญตาราง.....	.๙
สารบัญรูป.....	.๗
บทที่ ๑ บทนำ.....	.๑
1.1 คำนำ.....	.๑
1.2 วัตถุประสงค์ของการวิจัย.....	.๒
1.3 ขอบเขตของการวิจัย.....	.๒
บทที่ ๒ เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	.๓
2.1 การปรับปรุงคุณภาพน้ำ.....	.๓
2.1.1 กระบวนการกรองบำบัดน้ำ.....	.๓
2.2 มาตรฐานน้ำใช้เพื่อการบริโภค.....	.๔
2.3 ผลผลิตต่อเนื่องจากการใช้คลอรีนฆ่าเชื้อโครโนน้ำ.....	.๗
2.3.1 ผลของผลผลิตต่อเนื่องจากการใช้คลอรีนฆ่าเชื้อโครโนน้ำที่มีต่อสุขภาพอนามัย.....	.๗
2.4 กระบวนการกรองผ่านแมมเบรน.....	.๘
2.5 กระบวนการรีเวอร์โซสไมซิส (Reverse Osmosis).....	.๑๐
2.5.1 ความสามารถของกระบวนการรีเวอร์โซสไมซิส (Reverse Osmosis) .....	.๑๒
2.5.2 กลไกการทำงานของรีเวอร์โซสไมซิส (Reverse Osmosis).....	.๑๓
2.5.2.1 กลไกในการกำจัดเกลือต่างๆ.....	.๑๓
2.5.2.2 กลไกการกำจัดสารอินทรีย์.....	.๑๔
2.6 กระบวนการกรองแบบนาโน (Nanofiltration).....	.๑๕
2.6.1 ความสามารถของกระบวนการกรองนาโน.....	.๑๖
2.6.2 กลไกการทำงานของกระบวนการกรองนาโน.....	.๑๖

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า

2.6.2.1 กลไกการกำจัดเกลือต่างๆ.....	17
2.6.2.2 กลไกการกำจัดสารอินทรีย์.....	17
<b>2.7 ปัจจัยที่ส่งผลกระทบต่อสมรรถนะของระบบวีเวอร์สออกสโนชิส</b>	
และการกรองน้ำใน.....	17
2.7.1 Concentration Polarization.....	17
2.7.2 อุณหภูมิและพีเอช.....	18
2.7.3 แรงดัน.....	19
2.7.4 ความเข้มข้นของน้ำดิบ.....	20
2.7.5 ระบบควบคุมอัตราไหลของน้ำเข้มข้นที่ต้องระบายน้ำ.....	21
2.8 เมมเบรนสำหรับใช้กับระบบวีเวอร์สออกสโนชิส และการกรองน้ำใน.....	21
2.9 ไมดูลชนิดต่างๆของระบบวีเวอร์สออกสโนชิส และการกรองน้ำใน.....	22
2.9.1 ไมดูลแบบแผ่น (Plate and Frame Module).....	23
2.9.2 ไมดูลแบบท่อ (Tubular Module).....	24
2.9.3 ไมดูลแบบม้วน (Spiral Wound Module).....	25
2.9.4 ไมดูลแบบเส้นไยกลวง (Hollow Fiber Module).....	26
<b>2.10 ความจำเป็นในการเตรียมน้ำก่อนเข้าระบบวีเวอร์สออกสโนชิส</b>	
และการกรองน้ำใน.....	28
2.10.1 การเกิดตะกรันบนเมมเบรน.....	28
2.10.2 การตกผลึกของเหล็กและแมงกานีส.....	29
2.10.3 การอุดตันของเครื่องเนื้องจากสารแขวนลอย.....	29
2.10.4 การอุดตันเมมเบรนเนื่องจากคลอလอยด์.....	30
2.10.5 การอุดตันเนื่องจากจุลินทรีย์ (Biological Fouling).....	30
2.11 กระบวนการบำบัดน้ำดิบก่อนเข้าระบบเมมเบรน.....	31
2.11.1 การป้องกันสารแขวนลอยและคลอလอยด์.....	31
2.11.2 การป้องกันการทำลายเมมเบรนเนื่องจากคลอรีน.....	31
2.11.3 การป้องกันการอุดตันเนื่องจากจุลินทรีย์.....	32
2.12 กระบวนการบำบัดน้ำหลังจากผ่านเมมเบรน.....	35

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า

2.13 พารามิเตอร์สำหรับออกแบบและควบคุม.....	35
2.13.1 Water Flux ( $F_w$ ).....	35
2.13.2 Salt Flux ( $F_s$ ).....	36
2.13.3 Rejection Factor หรือ % Rejection.....	37
2.13.4 Recovery Factor หรือ % Recovery.....	38
2.5 งานวิจัยที่ผ่านมา.....	38
<b>บทที่ 3 แผนกราฟทดลองและการดำเนินการวิจัย.....</b>	<b>41</b>
3.1 แผนกราฟทดลอง.....	42
3.2 ตัวแปรต่างๆ ใช้ในการทดลอง.....	42
3.2.1 ตัวแปรอิสระ.....	42
3.2.2 ตัวแปรตาม.....	42
3.2.3 ตัวแปรควบคุม.....	42
3.3 เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง.....	43
3.4 ขั้นตอนการดำเนินการทดลอง.....	46
3.5 เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง.....	48
3.5.1 อุปกรณ์เพื่อการวิจัย.....	48
3.5.2 เครื่องมือเพื่อการวิเคราะห์.....	48
3.6 วิธีการวิเคราะห์.....	49
<b>บทที่ 4 ผลการทดลองและวิเคราะห์ผลการทดลอง.....</b>	<b>50</b>
4.1 ลักษณะของน้ำดิบที่ใช้ในงานวิจัย.....	50
4.2 ระบบบำบัดเบื้องต้น.....	54
4.2.1 ผลของระบบบำบัดเบื้องต้นต่อกำลังไฟเชซ.....	55
4.2.2 ผลของระบบบำบัดเบื้องต้นต่อกำลังความชุ่ม.....	57
4.2.3 ผลของระบบบำบัดเบื้องต้นต่อบริษัทที่เรีย.....	59
4.2.4 ผลของระบบบำบัดเบื้องต้นต่อบริษัทของไอคอน.....	60
4.2.5 ผลของระบบบำบัดเบื้องต้นต่อกำลังไฟ 254.....	62
4.3 กระบวนการกรองด้วยเมมเบรน.....	64

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า

4.3.1 ผลของกระบวนการภารองด้วยเมมเบรนต่ออัตราการผลิตน้ำสะอาด.....	64
4.3.1.1 กระบวนการภารองแบบนาโน.....	64
4.3.1.2 กระบวนการภารองแบบบริเวอร์สกอสโนชีส.....	68
4.3.1.3 เปรียบเทียบผลของอัตราการผลิตน้ำสะอาด ต่อการใช้กระบวนการภารองผ่านเมมเบรนที่ต่างกัน.....	71
4.3.2 ผลของระบบภารองเมมเบรนต่อพลังงานไฟฟ้าที่ใช้.....	73
4.3.2.1 ระบบกระบวนการภารองแบบนาโน.....	73
4.3.2.2 ระบบกระบวนการภารองแบบบริเวอร์สกอสโนชีส.....	74
4.3.2.3 เปรียบเทียบผลของการใช้พลังงานไฟฟ้า ต่อการใช้กระบวนการภารองผ่านเมมเบรนที่ต่างกัน.....	75
4.3.3 ผลของกระบวนการภารองด้วยเมมเบรนต่อพีเอช.....	75
4.3.3.1 กระบวนการภารองแบบนาโน.....	75
4.3.3.2 กระบวนการภารองแบบบริเวอร์สกอสโนชีส.....	77
4.3.3.3 เปรียบเทียบค่าพีเอชในน้ำสะอาด ต่อการใช้วิธีภารองผ่านเมมเบรนที่ต่างกัน.....	80
4.3.4 ผลของกระบวนการภารองด้วยเมมเบรนต่อความชื้น.....	80
4.3.4.1 กระบวนการภารองแบบนาโน.....	80
4.3.4.2 กระบวนการภารองแบบบริเวอร์สกอสโนชีส.....	82
4.3.4.3 เปรียบเทียบค่าความชื้นในน้ำสะอาด ต่อการใช้กระบวนการภารองผ่านเมมเบรนที่ต่างกัน.....	85
4.3.5 ผลของกระบวนการภารองผ่านเมมเบรนต่อปริมาณแบคทีเรีย.....	86
4.3.5.1 กระบวนการภารองแบบนาโน.....	86
4.3.5.2 กระบวนการภารองแบบบริเวอร์สกอสโนชีส.....	89
4.3.5.3 เปรียบเทียบปริมาณแบคทีเรียในน้ำสะอาด ต่อการใช้กระบวนการภารองผ่านเมมเบรนที่ต่างกัน.....	92
4.3.6 ผลของกระบวนการภารองผ่านเมมเบรนต่อปริมาณของไอโอดิน.....	92
4.3.6.1 กระบวนการภารองแบบนาโน.....	92

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า

4.3.6.2 กระบวนการกรองแบบเบร์เวอร์สโซลสโนเมชิส.....	98
4.3.6.3 เปรียบเทียบปริมาณของไอออกนในน้ำสะอาด ต่อการใช้กระบวนการกรองผ่าน เมมเบรนที่ต่างกัน.....	104
4.3.7 ผลของกระบวนการกรองผ่านเมมเบรนต่อค่าค่ายี 254.....	107
4.3.7.1 กระบวนการกรองแบบนาโน.....	107
4.3.7.2 กระบวนการกรองแบบเบร์เวอร์สโซลสโนเมชิส.....	109
4.3.7.3 เปรียบเทียบค่าค่ายี 254 ในน้ำสะอาด ต่อการใช้กระบวนการกรองผ่านเมมเบรนที่ต่างกัน.....	112
4.4 ความสัมพันธ์ระหว่างค่าค่ายี 254 กับปริมาณไตรอามีเทน.....	112
4.4.1 ผลของกระบวนการกรองแบบนาโน <sup>†</sup> ต่อปริมาณไตรอามีเทนที่คำนวณได้.....	114
4.4.2 ผลของระบบการกรองแบบเบร์เวอร์สโซลสโนเมชิส <sup>†</sup> ต่อปริมาณไตรอามีเทนที่คำนวณได้.....	117
4.4.3 เปรียบเทียบปริมาณไตรอามีเทน ในน้ำสะอาดที่คำนวณได้ ต่อการใช้กระบวนการกรองผ่านเมมเบรนที่ต่างกัน.....	120
4.5 สมการแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของไอออกนในน้ำที่ผลิตได้ และในน้ำที่เข้ากระบวนการกรองผ่านเมมเบรนแบบนาโน.....	121
4.6 การนำดัชนีสุดท้ายด้วยรังสีเอกตร้าไวโอลেต.....	125
4.6.1 ระบบการกรองแบบนาโนร่วมกับรังสีเอกตร้าไวโอลเลต.....	125
4.6.2 ระบบการกรองแบบเบร์เวอร์สโซลสโนเมชิสร่วมกับรังสีเอกตร้าไวโอลเลต.....	126
4.7 การวิเคราะห์ค่าใช้จ่ายและลงทุนในการเดินระบบ.....	128
4.7.1 เงินลงทุนเริ่มต้น.....	129
4.7.2 ต้นทุนด้านการดำเนินงาน.....	130
4.7.3 ต้นทุนต่อหน่วยการผลิต.....	131
4.8 เปรียบเทียบการผลิตน้ำดื่มระหว่าง ระบบการกรองแบบนาโนกับเบร์เวอร์สโซลสโนเมชิส.....	132
บทที่ 5 สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะสำหรับงานวิจัยที่จะทำต่อไป .....	135

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า

5.1 สรุปผลการทดลอง.....	135
5.2 ข้อเสนอแนะสำหรับงานวิจัยที่จะทำต่อไป.....	137
รายการข้างอิง.....	138
ภาคผนวก.....	137
ภาคผนวก ก ข้อมูลดิบผลการทดลอง.....	141
ภาคผนวก ข แสดงการหาค่า $K_s$ .....	153
ภาคผนวก ค ข้อมูลการวิเคราะห์สารไตรยาโนเมทีน.....	157
ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์.....	162

**ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

## สารบัญตาราง

หน้า

ตารางที่ 2.1	มาตรฐานน้ำดื่มขององค์กรอนามัยโลก.....	5
ตารางที่ 2.2	มาตรฐานน้ำดื่มของกระทรวงอุตสาหกรรม.....	6
ตารางที่ 2.3	เปรียบเทียบกระบวนการเมมเบรนชนิดต่างๆ.....	9
ตารางที่ 2.4	คุณสมบัติต่างๆของไมครอลทั้ง 4 แบบ.....	23
ตารางที่ 3.1	ลักษณะของเยื่อกรองที่ใช้ในงานวิจัยนี้.....	44
ตารางที่ 3.2	รูปแบบการเดินระบบที่ใช้ในการทดลอง.....	46
ตารางที่ 3.3	จุดเก็บตัวอย่างน้ำและคุณภาพที่วิเคราะห์.....	47
ตารางที่ 3.4	วิธีวิเคราะห์ตัวอย่างน้ำ.....	49
ตารางที่ 4.1	คุณสมบัติของน้ำก่อนเข้าระบบผลิตที่ใช้ในการทดลอง.....	54
ตารางที่ 4.2	ค่าเฉลี่ยปริมาณสารไตรโอลมีเทนที่คำนวณจากการวัดค่ายูวี 254 ของน้ำดิบ ก่อนเข้าระบบผลิตที่ใช้ในการทดลอง.....	114
ตารางที่ 4.3	ความสัมพันธ์ของสารแต่ละชนิดในน้ำที่ผลิตได้และน้ำที่เข้าสู่ระบบ การกรองแบบนาโนที่ Recovery 50 %.....	122
ตารางที่ 4.4	รายละเอียดของเงินลงทุนเบื้องต้นของระบบบริเวอร์สขอสมोซิส และระบบนาโนฟิลเตอร์ชั้น.....	129
ตารางที่ 4.5	รายละเอียดของเงินค่าดำเนินงานของระบบบริเวอร์สขอสมोซิส และระบบนาโนฟิลเตอร์ชั้นตลอดอายุโครงการ.....	131
ตารางที่ 4.6	สรุปต้นทุนในการใช้ระบบบริเวอร์สขอสมोซิสผลิตน้ำดื่ม.....	131
ตารางที่ 4.7	สรุปต้นทุนในการใช้ระบบนาโนฟิลเตอร์ชั้นผลิตน้ำดื่ม.....	132
ตารางที่ 4.8	เปรียบเทียบคุณภาพน้ำที่ผลิตได้จากระบบการกรองแบบนาโน และการกรองแบบบริเวอร์สขอสมोซิส.....	133

## สารบัญรูป

หน้า

รูปที่ 2.1	อโศกโนมิชิส (ก) และรีเวอร์สօกโนมิชิส (ข).....	11
รูปที่ 2.2	กลไกการกำจัดเกลือต่างๆ ของระบบรีเวอร์สօกโนมิชิส.....	13
รูปที่ 2.3	กลไกการกำจัดสารอินทรีย์ของระบบรีเวอร์สօกโนมิชิส.....	15
รูปที่ 2.4	ความสามารถในการแยกของเมมเบรน.....	16
รูปที่ 2.5	Concentration Polarization ที่เกิดขึ้นในระบบเยื่อกระดาษ.....	18
รูปที่ 2.6	อิทธิพลของพีเอช และอุณหภูมิที่มีต่อปฏิกิริยาไฮโดรเจนออกไซด์ของเมมเบรน.....	19
รูปที่ 2.7	อิทธิพลของความเข้มข้นของน้ำดิบ และ Recovery ที่มีต่อคุณภาพของน้ำที่ผลิต.....	20
รูปที่ 2.8	อิทธิพลของความเข้มข้นของน้ำดิบ และ Recovery ที่มีต่ออัตราผลิตน้ำ.....	21
รูปที่ 2.9	โนดูลแบบแผ่น.....	24
รูปที่ 2.10	โนดูลแบบท่อ.....	25
รูปที่ 2.11	โนดูลแบบม้วน.....	26
รูปที่ 2.12	ส่วนประกอบของโนดูลแบบเส้นไยกลวง.....	27
รูปที่ 2.13	ภาพตัดโนดูลแบบเส้นไยกลวง.....	27
รูปที่ 2.14	เปรียบเทียบประสิทธิภาพในการนำเข้าเรือโรคด้วยรังสีอัลตราไวโอเลต กับโซโนและคลอรีน.....	33
รูปที่ 2.15	ความสัมพันธ์ของความยาวคลื่นต่อประสิทธิภาพในการนำเข้าเรือโรค ของรังสีอัลตราไวโอเลต.....	34
รูปที่ 3.1	แผนผังแสดงขั้นตอนการทดลอง.....	41
รูปที่ 3.2	แผนผังการติดตั้งอุปกรณ์ในการทดลอง.....	43
รูปที่ 4.1	ค่าพีเอชของน้ำดิบ กับระยะเวลาที่เดินระบบ.....	50
รูปที่ 4.2	ความชุ่มของน้ำดิบ กับระยะเวลาที่เดินระบบ.....	51
รูปที่ 4.3 (ก)	ความเข้มข้นของเคลตี้ยม เมกนีเซียม และไนเตรตในน้ำดิบ กับระยะเวลาที่เดินระบบ.....	51
รูปที่ 4.3 (ข)	ความเข้มข้น สังกะสี และ เหล็ก ในน้ำดิบ กับระยะเวลาที่เดินระบบ.....	52
รูปที่ 4.4	ปริมาณแบคทีเรียทั้งหมดของน้ำที่ออกจากถังพัก กับเวลาที่เดินระบบ.....	52
รูปที่ 4.5	ส่วนประกอบของระบบบำบัดน้ำเสื้อตัน.....	55
รูปที่ 4.6	ค่าพีเอชเฉลี่ยในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	56

## สารบัญรูป (ต่อ)

หน้า

รูปที่ 4.7	ค่าพีอีซในน้ำ กับระยะเวลาในการเดินระบบ.....	56
รูปที่ 4.8	ค่าความชุ่นเฉลี่ยในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	57
รูปที่ 4.9	ค่าความชุ่นในน้ำกับระยะเวลาในการเดินระบบ.....	58
รูปที่ 4.10	ร้อยละการกำจัดความชุ่น กับระยะเวลาที่เดินระบบ.....	58
รูปที่ 4.11	ปริมาณแบคทีเรียทั้งหมดเฉลี่ยในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการบำบัดเบื้องต้น.....	59
รูปที่ 4.12	ปริมาณแบคทีเรียทั้งหมดในน้ำกับระยะเวลาในการเดินระบบ.....	60
รูปที่ 4.13 (ก) และ (ข) แสดงปริมาณความเสี่ยงขั้นเฉลี่ยของไอโอดิน แคลเซียม แมกนีเซียม.....	61	
	เหล็ก สังกะสี และในเตรต ในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการบำบัดเบื้องต้น.....	61
รูปที่ 4.14	ผลของการบำบัดเบื้องต้นที่มีต่อการกำจัดค่าญวี 254.....	62
รูปที่ 4.15	ค่าญวี 254 ในน้ำกับระยะเวลาในการเดินระบบ.....	63
รูปที่ 4.16	ร้อยละในการกำจัดค่าญวี 254 กับระยะเวลาที่เดินระบบ.....	63
รูปที่ 4.17	อัตราการผลิตน้ำสะอาดของกระบวนการกรองแบบนาโนต่อระยะเวลา ในการเดินระบบที่ Recovery 50 %.....	65
รูปที่ 4.18	อัตราการผลิตน้ำสะอาดของกระบวนการกรองแบบนาโนต่อระยะเวลา ในการเดินระบบที่ Recovery 60 %.....	65
รูปที่ 4.19	ความสมมั่นคงของอัตราการผลิตน้ำสะอาดต่ออัตราการผลิตผลิตน้ำสะอาดสูงสุด ของกระบวนการกรองแบบนาโนที่ Recovery 50 % และ 60 % กับระยะเวลาในการเดินระบบ.....	67
รูปที่ 4.20	อัตราการผลิตน้ำสะอาดของกระบวนการกรองแบบบริเวอร์สกอตไมซิล ต่อระยะเวลาในการเดินระบบที่ Recovery 50 %.....	68
รูปที่ 4.21	อัตราการผลิตน้ำสะอาดของกระบวนการกรองแบบบริเวอร์สกอตไมซิล ต่อระยะเวลาในการเดินระบบที่ Recovery 60 %.....	69
รูปที่ 4.22	ความสมมั่นคงของอัตราการผลิตน้ำสะอาดต่ออัตราการผลิตผลิตน้ำสะอาดสูงสุด ของกระบวนการกรองแบบบริเวอร์สกอตไมซิล ที่ Recovery 50 % และ 60 % กับระยะเวลาในการเดินระบบ.....	70

## สารบัญรูป (ต่อ)

หน้า

รูปที่ 4.23 ผลของการใช้กระบวนการการกรองผ่านแม่เปรน และ % Recovery ที่แตกต่างกัน ต่อระยะเวลาเดินระบบก่อนหยุดเดินระบบเมื่ออัตราการผลิตน้ำ ลดลงร้อยละ 40 ของอัตราการผลิตเมื่อเริ่มเดินระบบ.....	72
รูปที่ 4.24 ผลของการใช้กระบวนการการกรองผ่านแม่เปรน และ % Recovery ที่แตกต่างกัน ต่อปริมาณน้ำที่ผลิตได้ก่อนหยุดเดินระบบเมื่ออัตราการผลิตน้ำ ลดลงร้อยละ 40 ของอัตราการผลิตเมื่อเริ่มเดินระบบ.....	72
รูปที่ 4.25 ปริมาณพลังงานไฟฟ้าที่ใช้ กับระยะเวลาที่เดินระบบการกรองแบบนาโน.....	73
รูปที่ 4.26 ปริมาณพลังงานไฟฟ้าที่ใช้ กับระยะเวลาที่เดินระบบการกรอง แบบรีเวอร์สอสโนชิส.....	74
รูปที่ 4.27 ค่าพีเอชเฉลี่ยในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	76
รูปที่ 4.28 ค่าพีเอชในน้ำ กับระยะเวลาในการเดินระบบนาโนที่ Recovery 50 %.....	77
รูปที่ 4.29 ค่าพีเอชในน้ำ กับระยะเวลาในการเดินระบบนาโนที่ Recovery 60 %.....	77
รูปที่ 4.30 ค่าพีเอชเฉลี่ยในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	78
รูปที่ 4.31 ค่าพีเอชในน้ำ กับระยะเวลาในการเดินระบบรีเวอร์สอสโนชิสที่ Recovery50%.....	79
รูปที่ 4.32 ค่าพีเอชในน้ำ กับระยะเวลาในการเดินระบบรีเวอร์สอสโนชิสที่ Recovery60%.....	79
รูปที่ 4.33 ค่าความชุ่นเฉลี่ยในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	80
รูปที่ 4.34 ค่าความชุ่น กับระยะเวลาในการเดินระบบนาโนที่ Recovery 50 %.....	81
รูปที่ 4.35 ค่าความชุ่น กับระยะเวลาในการเดินระบบนาโนที่ Recovery 60 %.....	81
รูปที่ 4.36 ร้อยละการทำจัดความชุ่นเฉลี่ยของการเดินระบบนาโนที่ Recovery50%และ60%.82	82
รูปที่ 4.37 ค่าความชุ่นเฉลี่ยในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	83
รูปที่ 4.38 ค่าความชุ่น กับระยะเวลาในการเดินระบบรีเวอร์สอสโนชิสที่ Recovery50%.....	83
รูปที่ 4.39 ค่าความชุ่น กับระยะเวลาในการเดินระบบรีเวอร์สอสโนชิสที่ Recovery60%.....	84
รูปที่ 4.40 ร้อยละการทำจัดความชุ่นเฉลี่ยของเดินระบบรีเวอร์สอสโนชิส ที่ Recovery 50 % และ 60%.....	84
รูปที่ 4.41 ปริมาณแบคทีเรียทั้งหมดในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	86
รูปที่ 4.42 ปริมาณแบคทีเรียทั้งหมด กับระยะเวลาในการเดินระบบนาโน <sup>B</sup> ที่ Recovery 50 %.....	87

## สารบัญรูป (ต่อ)

หน้า

รูปที่ 4.43	ปริมาณแบคทีเรียทั้งหมด กับระยะเวลาในการเดินระบบนาโน	
	ที่ Recovery 60 %.....	87
รูปที่ 4.44	ร้อยละการกำจัดปริมาณแบคทีเรียเฉลี่ยของการเดินระบบนาโน	
	ที่ Recovery 50 % และ 60 %.....	88
รูปที่ 4.45	ปริมาณแบคทีเรียทั้งหมดในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	89
รูปที่ 4.46	ปริมาณแบคทีเรียทั้งหมดกับระยะเวลาในการเดินระบบบริโภคสโนมิชิส	
	ที่ Recovery 50 %.....	90
รูปที่ 4.47	ปริมาณแบคทีเรียทั้งหมด กับระยะเวลาในการเดินระบบบริโภคสโนมิชิส	
	ที่ Recovery 60 %.....	90
รูปที่ 4.48	ร้อยละการกำจัดแบคทีเรียเฉลี่ยของการเดินระบบ	
	รีเวอร์สอฟฟิซที่ Recovery 50 % และ 60 %.....	91
รูปที่ 4.49	(ก) ปริมาณความเข้มข้นเฉลี่ยของไอก้อน แคลเซียม แมกนีเซียม และไนเตรต	
	ในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	92
รูปที่ 4.49	(ข) ปริมาณความเข้มข้นเฉลี่ยของไอก้อน เหล็ก และสังกะสี ในน้ำ	
	หลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	93
รูปที่ 4.50	(ก) และ (ข) ค่าความเข้มข้นของไอก้อน แคลเซียม และแมกนีเซียม	
	กับระยะเวลาในการเดินระบบกรองแบบนาโนที่ Recovery 50 %.....	94
รูปที่ 4.50	(ค) - (จ) ค่าความเข้มข้นของไอก้อน เหล็ก สังกะสี และไนเตรต	
	กับระยะเวลาในการเดินระบบกรองแบบนาโนที่ Recovery 50 %.....	95
รูปที่ 4.51	(ก) - (ค) ค่าความเข้มข้นของไอก้อน แคลเซียม แมกนีเซียม และเหล็ก	
	กับระยะเวลาในการเดินระบบกรองแบบนาโนที่ Recovery 60 %.....	96
รูปที่ 4.51	(ก) และ (จ) ค่าความเข้มข้นของ สังกะสี และไนเตรต	
	กับระยะเวลาในการเดินระบบกรองแบบนาโนที่ Recovery 60 %.....	97
รูปที่ 4.52	ร้อยละการกำจัดไอก้อนเฉลี่ยของการเดินระบบกรองแบบนาโน	
	ที่ Recovery 50 % และ 60 %.....	98
รูปที่ 4.53	(ก) และ (ข) ความเข้มข้นเฉลี่ยของไอก้อน แคลเซียม แมกนีเซียม เหล็ก สังกะสี	
	และไนเตรต ในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	99

## สารบัญรูป (ต่อ)

หน้า

รูปที่ 4.54 (ก) และ (ข) ค่าความเข้มข้นของไอโอกอน แคลเซียม และแมกนีเซียม กับระยะเวลาในการเดินระบบรีเวอร์สօօสโนมิชิสที่ Recovery 50 %.....	100
รูปที่ 4.54 (ค) - (จ) ค่าความเข้มข้นของไอโอกอน เหล็ก สังกะสี และไนเตรต กับระยะเวลาในการเดินระบบรีเวอร์สօօสโนมิชิสที่ Recovery 50 %.....	101
รูปที่ 4.55 (ก) - (ค) ค่าความเข้มข้นของไอโอกอน แคลเซียม แมกนีเซียม และเหล็ก กับระยะเวลาในการเดินระบบ รีเวอร์สօօสโนมิชิสที่ Recovery 60 %.....	102
รูปที่ 4.55 (ง) และ (จ) ค่าความเข้มข้นของไอโอกอน สังกะสี และไนเตรต กับระยะเวลาในการเดินระบบ รีเวอร์สօօสโนมิชิสที่ Recovery 60 %.....	103
รูปที่ 4.56 ร้อยละการกำจัดไอโอกอนเฉลี่ยของการเดินระบบรีเวอร์สօօสโนมิชิสที่ Recovery 50 % และ 60 %.....	104
รูปที่ 4.57 ปริมาณการกำจัดไอโอกอนในน้ำต่อวันของระบบเมมเบรน.....	106
รูปที่ 4.58 ปริมาณการกำจัดไอโอกอนในน้ำต่อวัน-แรงดัน ของระบบเมมเบรน.....	116
รูปที่ 4.59 ค่าญี่วี 254 เฉลี่ยในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	107
รูปที่ 4.60 ค่าญี่วี 254 กับระยะเวลาในการเดินระบบที่ Recovery 50 %.....	108
รูปที่ 4.61 ค่าญี่วี 254 กับระยะเวลาในการเดินระบบที่ Recovery 60 %.....	108
รูปที่ 4.62 ร้อยละการกำจัดค่าญี่วี 254 เฉลี่ยการเดินระบบนาโนในที่ Recovery 50 % และ 60 %.....	109
รูปที่ 4.63 ค่าญี่วี 254 เฉลี่ยในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	110
รูปที่ 4.64 ค่าญี่วี 254 กับระยะเวลาในการเดินระบบรีเวอร์สօօสโนมิชิสที่ Recovery 50 %.....	110
รูปที่ 4.65 ค่าญี่วี 254 กับระยะเวลาในการเดินระบบรีเวอร์สօօสโนมิชิสที่ Recovery 60 %.....	111
รูปที่ 4.66 ร้อยละการกำจัดค่าญี่วี 254 เฉลี่ยการเดินระบบรีเวอร์สօօสโนมิชิสที่ Recovery 50 % และ 60 %.....	112
รูปที่ 4.67 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าญี่วี 254 กับสารไตรยาโนเมเทน.....	113
รูปที่ 4.68 ปริมาณสารไตรยาโนเมเทนที่ได้จากการทดสอบความสัมพันธ์กับค่าญี่วี 254 หลังจากผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	115
รูปที่ 4.69 ปริมาณสารไตรยาโนเมเทนในน้ำกับระยะเวลาในการเดินระบบนาโนในที่ Recovery 50 %.....	115

## สารบัญรูป (ต่อ)

หน้า

รูปที่ 4.70 ปริมาณสารไตรยาโลมีเทนในน้ำกับระยะเวลาในการเดินระบบนาโนที่ Recovery 60 %.....	116
รูปที่ 4.71 ร้อยละการกำจัดสารไตรยาโลมีเทนเฉลี่ยของการเดินระบบนาโนที่ Recovery 50 % และ 60 %.....	117
รูปที่ 4.72 ปริมาณสารไตรยาโลมีเทนที่ได้จากสมการความสัมพันธ์กับค่าญี่วี 254 หลังจากผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	117
รูปที่ 4.73 ปริมาณสารไตรยาโลมีเทนในน้ำกับระยะเวลาในการเดินระบบบริเวอร์สขอสโนเมชิสที่ Recovery 50 %.....	118
รูปที่ 4.74 ปริมาณสารไตรยาโลมีเทนในน้ำกับระยะเวลาในการเดินระบบบริเวอร์สขอสโนเมชิสที่ Recovery 60 %.....	119
รูปที่ 4.75 ร้อยละการกำจัดสารไตรยาโลมีเทนเฉลี่ยของการเดินระบบบริเวอร์สขอสโนเมชิสที่ Recovery 50 % และ 60 %.....	120
รูปที่ 4.76 ความสัมพันธ์แคลเคลซิเอียมในน้ำที่ผลิตได้กับน้ำที่เข้าระบบกรองแบบนาโน.....	123
รูปที่ 4.77 ความสัมพันธ์แมกนีเซียมในน้ำที่ผลิตได้กับน้ำที่เข้าระบบกรองแบบนาโน.....	123
รูปที่ 4.78 ความสัมพันธ์เหล็กในน้ำที่ผลิตได้กับน้ำที่เข้าระบบกรองแบบนาโน.....	123
รูปที่ 4.79 ความสัมพันธ์สังกะสีในน้ำที่ผลิตได้กับน้ำที่เข้าระบบกรองแบบนาโน.....	124
รูปที่ 4.80 ความสัมพันธ์ในเตรตในน้ำที่ผลิตได้กับน้ำที่เข้าระบบกรองแบบนาโน.....	124
รูปที่ 4.81 ปริมาณแบคทีเรียทั้งหมดในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	125
รูปที่ 4.82 ร้อยละการกำจัดปริมาณแบคทีเรียเฉลี่ยของการเดินระบบนาโนทั้งระบบที่ Recovery 50 % และ 60 %.....	126
รูปที่ 4.83 ปริมาณแบคทีเรียทั้งหมดในน้ำหลังผ่านขั้นตอนระบบการผลิตต่างๆตามลำดับ.....	127
รูปที่ 4.84 ร้อยละการกำจัดปริมาณแบคทีเรียเฉลี่ยของการเดินระบบบริเวอร์สขอสโนเมชิสทั้งระบบที่ Recovery 50 % และ 60 %.....	128