

การเปรียบเทียบสมรรถนะของระบบผลิตน้ำบริสุทธิ์แบบแพ็คเบด
ชนิดโคล์เรนต์และชนิดเคาน์เตอร์โคล์เรนต์เจเนอเรชัน
ในระดับโรงงานต้นแบบ

นาย วุฒิพงศ์ พงศ์จตุรవิทย์



วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต^{ภาควิชา}วิศวกรรมเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
ปีการศึกษา 2539

ISBN 974-635-438-8

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

**PERFORMANCE COMPARISON OF PACKED-BED CO-CURRENT
AND COUNTER-CURRENT REGENERATION DEMINERALIZATION
SYSTEMS ON THE PROTOTYPE LEVEL**

Mr. Wuthipong Pongjaturavit

**A Thesis Submitted in Partial Fulfilment of the Requirements
for the Degree of Master of Engineering
Department of Chemical Engineering
Graduate School
Chulalongkorn University
Academic Year 1996
ISBN 974-635-438-8**

หัวข้อวิทยานิพนธ์

การเปรียบเทียบสมรรถนะของระบบผลิตน้ำบริสุทธิ์แบบแพ็กเบด
ชนิดโคล์เลอร์เรนต์และชนิดเดแกน์เตอร์โคล์เรนต์เจนเนอเรชันใน
ระดับโรงงานต้นแบบ

โดย

วุฒิพงศ์ พงศ์จตุรวิทย์

ภาควิชา

วิศวกรรมเคมี

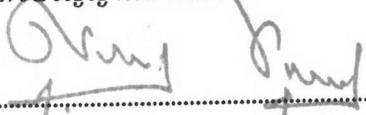
อาจารย์ที่ปรึกษา

ศาสตราจารย์ ดร.วิวัฒน์ ตันทะพาณิชกุล

อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

มงคล ศรีเรือง

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้บัณฑิตวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วน
หนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต


.....

คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย

(ศาสตราจารย์ นายแพทย์ ศุภวัฒน์ ชุติวงศ์)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์


.....

ประธานกรรมการ

(ศาสตราจารย์ ดร. ปิยะสาร ประเสริฐธรรม)


.....

อาจารย์ที่ปรึกษา

(ศาสตราจารย์ ดร.วิวัฒน์ ตันทะพาณิชกุล)


.....

อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

(มงคล ศรีเรือง)


.....

กรรมการ

(อาจารย์ ดร.สมprasert Sirisay)

วุฒิพงศ์ พงศ์จตุรవิทย์ : การเปรียบเทียบสมรรถนะของระบบผลิตน้ำบริสุทธิ์แบบแพ็คเบดชนิดโโคเคอร์เรนต์และชนิดเคาน์เตอร์เรนต์รีเจนเนอเรชันในระดับโรงงานต้นแบบ (PERFORMANCE COMPARISON OF PACKED-BED CO-CURRENT AND COUNTER-CURRENT REGENERATION DEMINERALIZATION SYSTEMS ON THE PROTOTYPE LEVEL) อ.ที่ปรึกษา : ศ.ดร.วิวัฒน์ ตัลหาวนิชกุล, อ.ที่ปรึกษาร่วม : นายมงคล ศรีเรือง, 258 หน้า ISBN 974-635-438-8

การเปรียบเทียบสมรรถนะของระบบผลิตน้ำบริสุทธิ์แบบแพ็คเบดชนิดโโคเคอร์เรนต์และชนิดเคาน์เตอร์เรนต์รีเจนเนอเรชัน เป็นการศึกษาเพื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพและความสามารถผลิตน้ำบริสุทธิ์ของทั้งสองชนิดในเงื่อนไขที่เหมือนกัน ระบบที่ใช้ทดลองประกอบด้วยหอเรซินประจุบวกและหอเรซินประจุลบต่อกันในลักษณะอนุกรมเหมือนกันทั้งสองระบบ

การทดลองกระทำที่อัตราการจ่ายน้ำ 100 ถึง 300 ลิตรต่อชั่วโมง ชั่วโมง ชั่วโมง ในการณีเรซิน ประจุบวกเทียบเท่ากับความเร็วเชิงเส้น 13.67 ถึง 41.02 เมตรต่อชั่วโมง และในการณีเรซินประจุลบเทียบเท่ากับความเร็วเชิงเส้น 6.45 ถึง 19.35 เมตรต่อชั่วโมง

ผลการวิจัยทดลอง พบว่า ระบบผลิตน้ำบริสุทธิ์ชนิดเคาน์เตอร์เรนต์รีเจนเนอเรชัน มีสมรรถนะบางอย่างที่เหนือกว่าชนิดโโคเคอร์เรนต์รีเจนเนอเรชัน แต่มีบางอย่างที่ไม่เห็นความแตกต่างชัดเจน

ในแง่ความสามารถผลิตน้ำต่อรอบการทำงาน ในกรณีเรซินประจุบวก พบว่า ระบบเคาน์เตอร์เรนต์รีเจนเนอเรชันดีกว่า 5.77 - 7.69 % แต่ในกรณีเรซินประจุลบไม่เห็นความแตกต่างที่ชัดเจน ในทำงานของเดียวกันในแง่ประสิทธิภาพการล้างสารแลกเปลี่ยนและความลับสืบเปลี่ยนสารเคมีที่ใช้ล้างสารแลกเปลี่ยนในกรณีเรซินประจุบวก พบว่า ระบบเคาน์เตอร์เรนต์รีเจนเนอเรชันดีกว่า ส่วนในกรณีเรซินประจุลบก็ไม่เห็นความแตกต่างที่ชัดเจน ในแง่ของคุณภาพน้ำขากออกจากระบบ พบว่า ระบบเคาน์เตอร์เรนต์รีเจนเนอเรชันดีกว่า เช่นกัน ในแง่ของการรักษาลอกของไอออน ในกรณีของเรซินประจุบวก พบว่า ระบบเคาน์เตอร์เรนต์รีเจนเนอเรชันมีการรักษาลอกของไอออนน้อยกว่า ส่วนในกรณีของเรซินประจุลบไม่เห็นความแตกต่างที่ชัดเจน ในแง่ของปริมาณน้ำเสียที่เกิดจากการล้างสารแลกเปลี่ยน ที่ระดับเรซินเนอเรชันเท่ากัน ไม่พบความแตกต่างที่ชัดเจนระหว่างระบบทั้งสองชนิด แต่หากเปรียบเทียบที่ปริมาณการผลิตน้ำที่เท่ากันแล้ว ระบบเคาน์เตอร์เรนต์รีเจนเนอเรชันจะมีปริมาณน้ำเสียน้อยกว่า อนึ่งในแง่ความดันลดนั้นไม่เห็นความแตกต่างที่ชัดเจนระหว่างระบบทั้งสอง

นอกจากนี้ได้พิจารณาความเหมาะสมของสมการคำนวณออกแบบที่เสนอไว้ใน Engineering Bulletin และ Data Sheet ของบริษัทผู้ผลิตเรซินปรากฏว่า มีความเหมาะสมในการใช้ออกแบบระบบผลิตน้ำบริสุทธิ์ โดยที่ผลการทดลองให้ค่าสอดคล้องกับการคำนวณ

C617355 : MAJOR CHEMICAL ENGINEERING

KEY WORD:

ION EXCHANGE / COUNTER-CURRENT REGENERATION / CO-CURRENT

REGENERATION / DEMINERALIZATION

WUTHIPONG PONGJATURAVIT : PERFORMANCE COMPARISON OF PACKED-BED CO-CURRENT AND COUNTER-CURRENT REGENERATION

DEMINERALIZATION SYSTEMS ON THE PROTOTYPE LEVEL. THESIS

ADVISOR : PROF. WIWUT TANTHAPANICHAKOON, Ph. D., THESIS CO-

ADVISOR : MR. MONGKONE SRIRUENG, 258 pp. ISBN 974-635-438-8

Performance comparison between packed-bed co-current and counter-current regeneration demineralization systems is a study to compare the efficiency and capacity of the two demineralization systems under the same operating conditions. Each experimental unit consists of a cation and an anion resin column connected in series.

Experiments were conducted with water flow rate from 100 to 300 litres per hour, which is equivalent to 13.67 to 41.02 m/hr and 6.45 to 19.35 m hr linear velocity in the case of cation and anion resin, respectively.

The experimented results obtained with the counter-current regeneration demineralization system showed superior performance in some aspects to the co-current regeneration system but no clear differences in other aspects.

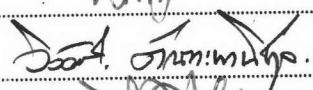
With respect to the cycle capacity, the results show that the counter-current regeneration system achieved 5.77-7.69 % higher capacity than the other system in the case of cation resin. However, for anion resin there is no explicit difference in capacity. Similarly, in terms of regeneration efficiency and regenerant dosage the counter-current regeneration system was superior in the case of cation resin but no clear difference in the case of anion resin. With respect to product water quality, the counter-current regeneration system was again superior. As regards ionic leakage, the counter-current regeneration system allowed less sodium leakage in the case of cation resin but there was no clear difference in the case of anion resin. Regarding the amount of regenerant waste, there was no clear difference between the two systems when the same regeneration level was used. Conversely, if comparison is made on the basis of equal cycle capacity, the counter-current regeneration system would generate less regenerant waste. By the way, no clear difference in the measured pressure drop was found between the two systems.

In addition, the applicability of the design equations presented in the Engineering Bulletin and Data Sheets provided by the resin manufacturer was considered. Since the calculations agree with the experimented results, the appropriateness of the equations were confirmed.

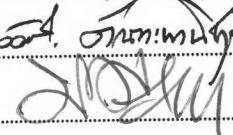
ภาควิชา..... วิศวกรรมเคมี.....

ลายมือชื่อนิสิต..... 

สาขาวิชา..... วิศวกรรมเคมี.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา..... 

ปีการศึกษา..... 2539.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม..... 

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ได้สำเร็จลุล่วงไปได้ด้วยดีด้วยความช่วยเหลืออย่างดียิ่งของ
อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ศ.ดร.วิวัฒน์ ตัณฑพานิชกุล หัวหน้าภาควิชาศึกษาศาสตร์ คณะ
ศึกษาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย และอาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม คุณมงคล ศรี
เรือง นักวิทยาศาสตร์ ระดับ 11 การไฟฟ้าฝ่ายผลิตแห่งประเทศไทย ซึ่งท่านทั้งสองได้ให้คำแนะนำ
และข้อคิดเห็นต่าง ๆ ของการวิจัยมาด้วยดีตลอด รวมทั้งกรรมการทุกท่านที่ได้ให้คำแนะนำต่าง ๆ
ในวิทยานิพนธ์ ผู้วิจัยขอกราบขอบพระคุณทุก ๆ ท่านมา ณ ที่นี่

นอกจากนี้ผู้วิจัยขอขอบคุณ การไฟฟ้าฝ่ายผลิตแห่งประเทศไทย (ฝ่ายเคมีและ
วิเคราะห์ โรงไฟฟ้าพระนครเหนือ และโรงไฟฟ้าพระนครใต้) ที่ได้เอื้อเฟื้อสถานที่และอุปกรณ์ใน
การทำวิจัย และขอขอบคุณคณะทำงานทุกท่านและหน่วยงานทุกหน่วยงานที่เกี่ยวข้องที่ได้ช่วยเหลือ
ในงานวิจัยนี้.

ขอขอบคุณ คุณนรินทร์ พิตโภเมท รวมทั้งพนักงานการไฟฟ้าฝ่ายผลิตทุกท่าน ซึ่ง
ไม่ได้ลงนามทั้งหมดในที่นี่ ที่ได้ให้กำลังใจ ความช่วยเหลือ งานนวัตกรรมสำเร็จไปด้วยดี

ท้ายนี้ ผู้วิจัยขอขอบคุณ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย และเจ้าหน้าที่ธุรการของภาควิชา
ศึกษาศาสตร์ทุกท่านที่ได้ช่วยติดต่อประสานงาน ระหว่างนิสิตกับอาจารย์ที่ปรึกษา และกับ
ทางมหาวิทยาลัยจนกระทั่งวิทยานิพนธ์นี้สำเร็จลงได้ด้วยดี

สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	๒
กิตติกรรมประกาศ	๓
สารบัญ	๔
สารบัญตาราง	๕
สารบัญรูป	๖
คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ	๗

บทที่

1	บทนำ	1
1.1	มูลเหตุจุนใจของการวิจัยและความเป็นมา	2
1.2	วัตถุประสงค์ของการวิจัย	3
1.3	ขอบข่ายและขั้นตอนการทำวิจัย	3
1.4	ประโยชน์ที่ได้จากการวิจัย	4
2	หลักการและทฤษฎี	6
2.1	การแลกเปลี่ยนไอออน (ION EXCHANGE)	6
2.2	หน้าที่ของกระบวนการแลกเปลี่ยนไอออน	7
2.3	การดูดซับ (ADSORPTION)	8
2.4	สมดุลย์ระหว่างของแข็ง-ของเหลว (SOLID-FLUID EQUILIBRIA)	8
2.5	ปฏิบัติการที่เกี่ยวข้องกับของแข็งและของเหลว (SOLID-FLUID OPERATIONS)	10
2.6	กฎที่เกี่ยวข้องกับการแลกเปลี่ยนไอออนแบบข้อนกลับได้ (LAWS GOVERNING REVERSIBLE ION EXCHANGE)	11
2.7	โครงสร้างของเรชินแลกเปลี่ยนไอออน	14
2.8	ลำดับความซับไฮอนของเรชิน	22

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
บทที่	
2.9 การจำแนกประเภทของเรชินแลกเปลี่ยนไฮดรออน	23
2.10 เรชินแบบกรดแก่	24
2.11 เรชินแบบกรดอ่อน	27
2.12 เรชินแบบด่างแก่	29
2.13 เรชินแบบด่างอ่อน	31
2.14 คุณสมบัติทั่วไปของเรชิน	32
2.15 ความชื้นของเรชิน	33
2.16 ความหนาแน่นป์รากภู (BULK DENSITY)	33
2.17 ขนาดประสิทธิผล (EFFECTIVE SIZE) และสัมประสิทธิ์ของความสม่ำเสมอ (UNIFORMITY COEFFICIENT)	34
2.18 ขีดความสามารถในการแลกเปลี่ยนไฮดรออนของเรชิน	34
2.19 วัฏจักรการทำงานของระบบแลกเปลี่ยนไฮดรออน	34
2.20 วิธีการรีเจนเนอเรชัน (METHODS OF REGENERATION)	40
2.21 การผลิตน้ำบริสุทธิ์ที่ปราศจากแร่ธาตุ	43
2.22 การแก้ปัญหาการรั่วของไฮดรออน	46
2.23 ผลงานวิจัยที่เกี่ยวข้องในอดีต	49
 3 การออกแบบ การสร้างและการติดตั้งหน่วยปฏิบัติการทดลอง	 51
3.1 การพิจารณาเลือกสถานที่ทดลอง	51
3.2 การเก็บข้อมูลคุณภาพน้ำดิบ	53
3.3 การคำนวณและการออกแบบ (SIZING AND DESIGNING)	54
3.3.1 คุณลักษณะของน้ำดิบก่อนเข้าหน่วยปฏิบัติการทดลอง (CHARACTERISTICS OF RAW WATER)	54
3.3.2 การคำนวณภาระไฮดรออนทั้งหมดที่มีอยู่ในในน้ำดิบเพื่อการออกแบบ (IONIC LOAD CALCULATION FOR UNIT OPERATION DESIGN)	55
3.3.3 ไดอะแกรมของกระบวนการ (PROCESS DIAGRAM)	58

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
บทที่	
3.3.4 กำหนดข้อมูลเบื้องต้นของการเดินเครื่องเพื่อการออกแบบ	59
3.3.5 การคำนวณหาปริมาณสารกรองเรชินและขนาดของเครื่องแลกเปลี่ยนไอออน	59
3.3.6 สรุปการออกแบบเครื่องแลกเปลี่ยนไอออน	73
3.4 ภาพเขียนและໄດอะแกรม (DRAWING AND DIAGRAM)	75
3.5 การติดตั้งหน่วยปฏิบัติการ	80
 4 การดำเนินการวิจัย	81
4.1 ขอบข่ายของการวิจัย	81
4.2 รายละเอียดการทดลองแต่ละขั้นตอน	81
4.2.1 การศึกษาคุณภาพน้ำดิบก่อนเข้าหน่วยปฏิบัติการ	81
4.2.2 การคำนวณ ออกแบบ และจัดสร้างหน่วยปฏิบัติการ	83
4.2.3 การวัดขนาดมิติภายในห้องแต่ละห้องของหน่วยปฏิบัติการ	85
4.2.4 การคำนวณปริมาณเรชินจากปริมาตรภายในห้องของหน่วยปฏิบัติการ	85
4.2.5 การทดสอบการขยายตัวของเรชินในห้องปฏิบัติการ	85
4.2.6 การคำนวณปริมาณเรชินในรูปแบบอิ่มตัวที่ต้องใช้กับหน่วยปฏิบัติการ	88
4.2.7 การติดตั้งและทดสอบหน่วยปฏิบัติการ	88
4.2.8 การคำนวณหาปริมาณรีเจนเนอแรนต์ที่ต้องใช้จริง	89
4.2.9 การรีเจนเนอเรตช์ (Double regeneration) เรชินของใหม่ทั้งสี่ห้อง	89
4.2.10 การทำให้เรชินทั้งสี่ห้องอยู่ในรูปแบบอิ่มตัว (Exhausted form) ด้วยน้ำดิบ	94
4.2.11 การทดลองเปรียบเทียบประสิทธิภาพ การผลิตน้ำบริสุทธิ์ระหว่างแบบแพ็คเบดชนิดโคลาเครอร์เรนต์ และชนิดเคนเนอร์เครอร์เรนต์รีเจนเนอเรชัน	94

สารบัญ (ต่อ)

บทที่

หน้า

4.2.12 การตรวจสอบวิเคราะห์คุณภาพน้ำ	99
4.2.13 การสรุปความเหมาะสมในแบบประเมินการปรับปรุงโรงผลิตน้ำบริสุทธิ์	101
4.2.14 การทดสอบความเหมาะสมของสมการทั่วไปที่ใช้ออกแบบกับผลการทดลองที่ได้จริง	102
4.2.15 การเสนอระบบผลิตน้ำบริสุทธิ์ที่จะสร้างขึ้นใหม่ในโรงไฟฟ้าโดยพิจารณาจากการวิจัยข้างต้น	102
 5 ผลการทดลองและการวิจารณ์	 103
5.1 ผลการทดลองศึกษาคุณภาพน้ำดิบก่อนเข้าหน่วยปฏิบัติการ	103
5.1.1 ผลการตรวจวัดคุณภาพน้ำดิบ	103
5.1.2 วิจารณ์ผลการตรวจวัดคุณภาพน้ำดิบ	104
5.2 ผลการทดลองวัดขนาดมิติภายในห้องแต่ละห้องหน่วยปฏิบัติการ	104
5.3 ผลการคำนวณหาปริมาณเรซินจากปริมาตรภายในห้องหน่วยปฏิบัติการ	105
5.3.1 ผลการคำนวณ	105
5.3.2 วิจารณ์ผลการวัดและคำนวณในหัวข้อ 5.2 และ 5.3	105
5.4 ผลการทดลองการขยายตัวของเรซินในห้องปฏิบัติการ	106
5.4.1 ผลการทดลอง	106
5.4.2 วิจารณ์ผลการทดลอง	107
5.5 ผลการทดลองคำนวณปริมาณเรซินในรูปแบบอิมตัวที่ต้องใช้กับหน่วยปฏิบัติการ	108
5.6 การคำนวณหาปริมาณรีเจนเนอแรนต์ที่ต้องใช้จริง	108
5.7 ผลการทดลองการเปรียบเทียบสมรรถนะการผลิตน้ำบริสุทธิ์ระหว่างแบบแพ็คเบดชนิดโคลาเรนต์และชนิดเคาน์เตอร์เรนต์รีเจนเนอเรชัน	111

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
บทที่	
ก) ผลการทดลองเบื้องต้นในขั้นเตรียมการ	111
ข) ผลการทดสอบสมรรถนะ	117
5.8 ผลการสรุปความเหมาะสมในแผ่นประสีทอภาพเพื่อปรับปรุงผลิตน้ำบริสุทธิ์	126
5.9 ผลการยืนยันความเหมาะสมของสมการทั่วไปที่ใช้ออกแบบกับผลการทดลองที่ได้จริง	127
5.9.1 ผลการยืนยันโดยการคำนวณเปรียบเทียบความเหมาะสมของสมการทั่วไปที่ใช้ออกแบบกับผลการทดลองที่ได้จริง	127
5.9.2 การวิจารณ์ผลการทดลอง	144
5.9.3 สรุปผลการทดลอง	148
6 บทสรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ	204
6.1 ข้อสรุปผลการวิจัย	204
6.1.1 การเปรียบเทียบสมรรถนะของระบบผลิตน้ำบริสุทธิ์แบบแพ็กเบดชนิดโคลเครอร์เรนต์และชนิดเคาน์เตอร์เครอร์เรนต์รีเจนเนօเรชันในระดับโรงงานต้นแบบ	204
6.1.2 ความเหมาะสมของสมการที่ใช้คำนวณออกแบบ	206
6.2 ข้อเสนอแนะ	207
6.2.1 แนวทางการปรับปรุงผลิตน้ำบริสุทธิ์เดิมของโรงไฟฟ้า	207
6.2.2 ระบบผลิตน้ำบริสุทธิ์ที่จะสร้างขึ้นใหม่ในโรงไฟฟ้า	207
รายการอ้างอิง	208
ภาคผนวก	210
ภาคผนวก ก. ผลการทดลอง	211
ภาคผนวก ข. ตัวอย่างของวิธีการคำนวณ	228

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
ภาคผนวก ค. ภาพถ่าย	231
ภาคผนวก ง. Engineering Bulletin and Data Sheet ของ บริษัท Rohm and Haas	235
Table of Density of Aqueous Hydrochloric Acid Solutions	256
Table of Density of Aqueous Sodium Hydroxide Solutions	257
ประวัติผู้เขียน	258

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
2.1 หมุ่ไออ่อนของเรชินประเภทต่าง ๆ	19
2.2 ลำดับความชอบไออ่อนของเรชินในน้ำที่มีสารของแข็งละลายน้ำต่ำกว่า 1,000 mg./l.	22
2.3 ลักษณะสมบัติสำคัญของเรชินทั้ง 4 ประเภท	24
2.4 สมการแลกเปลี่ยนไออ่อนบทที่เกิดจากการใช้เรชินแบบกรดแก๊ส	26
2.5 ลักษณะสมบัติทั่วไปของเรชินโพลีสไตรีนเชิงพาณิชย์ชนิดหนึ่ง	32
2.6 ลักษณะการใช้งาน คุณภาพน้ำที่ได้และข้อได้เปรียบเสียเปรียบของระบบผลิตน้ำ บริสุทธิ์แบบต่าง ๆ	45
2.7 การร่วงของโซเดียมไออ่อนเมื่อล้างด้วยวิธีการแตกต่างกัน (ใช้เรชินชนิด SC)	48
5.1 ผลการตรวจคุณภาพน้ำดิบ (ค่าต่ำสุดและค่าสูงสุด)	103
5.2 ผลการวัดขนาดมิติภายในห้องแต่ละห้อง	104
5.3 ปริมาณเรชินของห้องแต่ละห้องของหน่วยปฏิบัติการ	105
5.4 ผลการทดลองการขยายตัวของเรชิน	107
5.5 ปริมาณเรชินในรูปแบบอิ่มตัวที่ต้องใช้กับห้องแต่ละห้อง	108
5.6 แสดงผลการเปรียบเทียบ Sodium และ Silica Leakage ระหว่างผลการทดสอบกับ ค่าคำนวณตามทฤษฎีของระบบผลิตน้ำทั้งสองแบบ	123
5.7 ผลการเปรียบเทียบปริมาณน้ำเสียจากการล้างสารแลกเปลี่ยนกรณีของเรชินประจุ บวกระหว่างระบบผลิตน้ำทั้งสองแบบ	124
5.8 ผลการเปรียบเทียบปริมาณน้ำเสียจากการล้างสารแลกเปลี่ยนกรณีของเรชินประจุลบ ระหว่างระบบผลิตน้ำทั้งสองแบบ	125
5.9 ผลวิเคราะห์คุณภาพน้ำดิบรองการทำงานที่เจ็ดและแปด	128
5.10 ผลการทดลองเปรียบเทียบปริมาณการจ่ายน้ำระหว่างระบบผลิตน้ำบริสุทธิ์ทั้งสอง แบบโดยใช้ค่าเฉลี่ยของการรองการทำงานที่ 7 และ 8 กับค่าคำนวณจากการออกแบบ (ทดลองที่อัตราการจ่ายน้ำ 200 ลิตรต่อชั่วโมง)	136
5.11 ผลวิเคราะห์คุณภาพน้ำดิบรองการทำงานที่เก้าและสิบ	137

สารบัญตาราง(ต่อ)

ตารางที่	หน้า
5.12 ผลการทดลองเปรียบเทียบปริมาณการจ่ายน้ำระหว่างระบบผลิตน้ำบริสุทธิ์ทั้งสองแบบ โดยใช้ค่าเฉลี่ยของรอบการทำงานที่ 9 และ 10 กับค่าคำนวณจากการออกแบบ(ทดลองที่อัตราการจ่ายน้ำ 300 ลิตรต่อชั่วโมง)	140
5.13 ผลวิเคราะห์คุณภาพน้ำดิบ รอบการทำงานที่สิบเอ็ดและสิบสอง	141
5.14 ผลการทดลองเปรียบเทียบปริมาณการจ่ายน้ำระหว่างระบบผลิตน้ำบริสุทธิ์ทั้งสองแบบ โดยใช้ค่าเฉลี่ยของรอบการทำงานที่ 11 และ 12 กับค่าคำนวณจากการออกแบบ (ทดลองที่อัตราการจ่ายน้ำ 100 ลิตรต่อชั่วโมง)	144
ก 1 ผลการทดลองศึกษาคุณภาพน้ำดิบก่อนเข้าหน่วยปฏิบัติการ (1-31 ตุลาคม 2537)	212
ก 2 ผลการทดลองศึกษาคุณภาพน้ำดิบก่อนเข้าหน่วยปฏิบัติการ (1-30 พฤษภาคม 2537)	213
ก 3 ผลการทดลองศึกษาคุณภาพน้ำดิบก่อนเข้าหน่วยปฏิบัติการ (1-31 ธันวาคม 2537)	214
ก 4 ผลการทดลองศึกษาคุณภาพน้ำดิบก่อนเข้าหน่วยปฏิบัติการ (1-17 มกราคม 2538)	215
ก 5 ผลการทดลองรอบการทำงานที่หนึ่ง (Cycle # 1) : อัตราการจ่ายน้ำ 200 ลิตรต่อชั่วโมง	216
ก 6 ผลการทดลองรอบการทำงานที่สอง (Cycle # 2) : อัตราการจ่ายน้ำ 200 ลิตรต่อชั่วโมง	217
ก 7 ผลการทดลองรอบการทำงานที่สาม (Cycle # 3) : อัตราการจ่ายน้ำ 200 ลิตรต่อชั่วโมง	218
ก 8 ผลการทดลองรอบการทำงานที่สี่ (Cycle # 4) : อัตราการจ่ายน้ำ 200 ลิตรต่อชั่วโมง	219
ก 9 ผลการทดลองรอบการทำงานที่ห้า (Cycle # 5) : อัตราการจ่ายน้ำ 200 ลิตรต่อชั่วโมง	220

สารบัญตาราง(ต่อ)

ตารางที่

หน้า

ก 10 ผลการทดลองรอบการทำงานที่หก (Cycle # 6) : อัตราการจ่ายน้ำ 200 ลิตรต่อชั่วโมง	221
ก 11 ผลการทดลองรอบการทำงานที่เจ็ด (Cycle # 7) : อัตราการจ่ายน้ำ 200 ลิตรต่อชั่วโมง	222
ก 12 ผลการทดลองรอบการทำงานที่ส่อง (Cycle # 8) : อัตราการจ่ายน้ำ 200 ลิตรต่อชั่วโมง	223
ก 13 ผลการทดลองรอบการทำงานที่เก้า (Cycle # 9) : อัตราการจ่ายน้ำ 300 ลิตรต่อชั่วโมง	224
ก 14 ผลการทดลองรอบการทำงานที่สิบ (Cycle # 10) : อัตราการจ่ายน้ำ 300 ลิตรต่อชั่วโมง	225
ก 15 ผลการทดลองรอบการทำงานที่สิบเอ็ด (Cycle # 11) : อัตราการจ่ายน้ำ 100 ลิตรต่อชั่วโมง	226
ก 16 ผลการทดลองรอบการทำงานที่สิบสอง (Cycle # 12) : อัตราการจ่ายน้ำ 100 ลิตรต่อชั่วโมง	227

สารบัญ

หัวข้อ	หน้า
2.1 ตัวอย่าง Adsorption isotherms และการดูดซับก๊าซผสม	9
2.2 เส้นสมดุลย์	12
2.3 เส้นโค้งของความเข้มข้น	12
2.4 เส้นโค้งอิมตัว	13
2.5 รูปร่างของเรชิน	15
2.6 ขั้นตอนการสังเคราะห์และเตรียม Cation exchange resin	16
2.7 ไมเดลของโครงสร้างภายในของเม็ดเรชิน	17
2.8 กลไกของการแลกเปลี่ยนระหว่างไอออนประจุบวก	20
2.9 ไมเดลของ Cation resin	21
2.10 โครงสร้างของเรชิน SC เมื่อยู่ในสภาพที่แตกตัว	24
2.11 โครงสร้างแบบหนึ่งของเรชิน SC	25
2.12 การเปลี่ยน Na^+ ของเรชินแบบกรดแก่กับไอออนบางทุกตัวที่อยู่ในน้ำ (สิ่งที่ไม่เปลี่ยนแปลงคือ ไอออนลบในน้ำ)	25
2.13 การแลกเปลี่ยน H^+ ของเรชินแบบกรดอ่อนกับไอออนบางบางตัวในน้ำ	28
2.14 โครงสร้างแบบหนึ่งของเรชิน SB	29
2.15 ก. ตัวอย่างของขั้นตอนการแลกเปลี่ยนไอออน (Service Cycle) ข. ตัวอย่างของขั้นตอนการรีเจนเนอเรต (Regeneration)	38
2.16 อัตราไหลในการล้างย้อนและอุณหภูมิกับ % การขยายตัวของชั้นเรชิน	39
2.17 ประสิทธิภาพในการล้างเรชินขึ้นกับปริมาณน้ำยาที่ใช้ล้าง(ในที่นี้ใช้น้ำเกลือ)	39
2.18 ระดับรีเจนเนอเรชันของเรชินประเภทกรดแก่	40
2.19 รูปแบบเมื่อเรชินอิมตัว	41
2.20 Co-current regeneration	41
2.21 Counter-current regeneration	42
2.22 การผลิตน้ำบริสุทธิ์ได้โดยใช้ห่อเรชินประจุบวกและลบ โดยมีหอยไล่ก๊าซคั่น กลาง	44
2.23 ลักษณะของหอบรรจุเรชินเมื่อผ่านการใช้งานแล้ว	46

สารบัญรูป(ต่อ)

รูปที่	หน้า
2.24 ลักษณะของชั้นเรซินประจุบวกเมื่อล้างด้วยกรดแล้ว	46
2.25 ลักษณะของชั้นเรซินในหอเมื่อจับไอกอนจนเต็มหมุดและหลังจากล้างเรซินแบบ ให้ลงกันและให้ส่วนทางกัน	47
3.1 舠ະແກຣມຂອງກະບາວກາ	59
3.2 舠ະແກຣມຂອງຮະບບຍ່າຍນ້າປະປາ	76
3.3 舠ະແກຣມແສດງຮາຍລະເຍີດຊື່ສ່ວນອຸປະກົດຕ່າງ ฯ ຂອງຫອບຮຸຈຸເຮັດປະຈຸບັກ ແລ້ວປະຈຸບັນ	77
3.4 舠ະແກຣມແສດງຮຸປ່ວງ ທຶນທາກກາຍ່າຍນ້າ ກາຣີເຈນແນອເຮັດຂອງຫອເຮັດປະຈຸ ບັກແລ້ວລົບຂອງຮະບບທັ້ງສອງໜີດ	78
3.5 舠ະແກຣມແສດງຮະບບທົ່ວແລ້ວອຸປະກົດວັດ	79
5.1 ກາຣີແສດງດັ່ງນີ້ຄຸນກາພນ້າດິບ (Conductivity) ໃນຊ່ວງເດືອນ ຕຸລາຄົມ 2537	150
5.2 ກາຣີແສດງດັ່ງນີ້ຄຸນກາພນ້າດິບ (Chloride) ໃນຊ່ວງເດືອນ ຕຸລາຄົມ 2537	150
5.3 ກາຣີແສດງດັ່ງນີ້ຄຸນກາພນ້າດິບ (Hardness) ໃນຊ່ວງເດືອນ ຕຸລາຄົມ 2537	151
5.4 ກາຣີແສດງດັ່ງນີ້ຄຸນກາພນ້າດິບ (Conductivity) ໃນຊ່ວງເດືອນ ພຸດສົກໃຈຢານ 2537	151
5.5 ກາຣີແສດງດັ່ງນີ້ຄຸນກາພນ້າດິບ (Chloride) ໃນຊ່ວງເດືອນ ພຸດສົກໃຈຢານ 2537	152
5.6 ກາຣີແສດງດັ່ງນີ້ຄຸນກາພນ້າດິບ (Hardness) ໃນຊ່ວງເດືອນ ພຸດສົກໃຈຢານ 2537	152
5.7 ກາຣີແສດງດັ່ງນີ້ຄຸນກາພນ້າດິບ (Conductivity) ໃນຊ່ວງເດືອນ ອັນວາຄົມ 2537	153
5.8 ກາຣີແສດງດັ່ງນີ້ຄຸນກາພນ້າດິບ (Chloride) ໃນຊ່ວງເດືອນ ອັນວາຄົມ 2537	153
5.9 ກາຣີແສດງດັ່ງນີ້ຄຸນກາພນ້າດິບ (Hardness) ໃນຊ່ວງເດືອນ ອັນວາຄົມ 2537	154
5.10 ກາຣີແສດງດັ່ງນີ້ຄຸນກາພນ້າດິບ (Conductivity) ໃນຊ່ວງເດືອນ ມກຣາຄົມ 2538	154
5.11 ກາຣີແສດງດັ່ງນີ້ຄຸນກາພນ້າດິບ (Chloride) ໃນຊ່ວງເດືອນ ມກຣາຄົມ 2538	155
5.12 ກາຣີແສດງດັ່ງນີ້ຄຸນກາພນ້າດິບ (Hardness) ໃນຊ່ວງເດືອນ ມກຣາຄົມ 2538	155
5.13 ກາຣີແສດງຄ່າ FMA ຂອງນ້າອອກຈາກຫອເຮັດປະຈຸບັກກັບປົກມານ້າຢ່າຍຈາກ ຮະບບໂຄເຄອຮຸເຮັດຕີເຈນແນອເຮັດ (ຮອບການທຳກຳທີ່ໜຶ່ງ)	156

สารบัญรูป(ต่อ)

	หน้า	
	รูปที่	
5.105	กราฟแสดงค่า Na ของน้ำออกจากหอเรชินประจุบวกกับปริมาณน้ำจ่ายจากระบบเคาน์เตอร์เครื่องเรนต์รีเจนเนอเรชัน (รอบการทำงานที่ลิบสอง)	202
5.106	กราฟแสดงค่า pH ของน้ำออกจากหอเรชินประจุลบกับปริมาณน้ำจ่ายจากระบบเคาน์เตอร์เครื่องเรนต์รีเจนเนอเรชัน (รอบการทำงานที่ลิบสอง)	202
5.107	กราฟแสดงค่า Conductivity ของน้ำออกจากหอเรชินประจุลบกับปริมาณน้ำจ่ายจากระบบเคาน์เตอร์เครื่องเรนต์รีเจนเนอเรชัน (รอบการทำงานที่ลิบสอง)	203
5.108	กราฟแสดงค่า Silica ของน้ำออกจากหอเรชินประจุลบกับปริมาณน้ำจ่ายจากระบบเคาน์เตอร์เครื่องเรนต์รีเจนเนอเรชัน (รอบการทำงานที่ลิบสอง)	203
ค.1	ภาพถ่ายชุดการทดลองการขยายตัวของเรชินในห้องปฏิบัติการ	232
ค.2	ภาพถ่ายชิ้นส่วนประกอบของหอทดลอง	233
ค.3	ภาพถ่ายหอทดลองก่อนติดตั้งระบบห่อ	233
ค.4	ภาพถ่ายหน่วยปฏิบัติการทดลองที่สร้างขึ้น	234

คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ

คำย่อ

คำเต็ม

ก.ล.	แกลลอน
ตร.ซ.น.	ตารางเซนติเมตร
ตร.ฟุต	ตารางฟุต
ม.ล.	มิลลิลิตร
มก./ล.	มิลลิกรัม/ลิตร
ลบ.ซ.น.	ลูกบาศก์เซนติเมตร
ลบ.ม.	ลูกบาศก์เมตร
ลบ.ฟุต	ลูกบาศก์ฟุต
cm	เซนติเมตร
EA	ชิ้น (Each)
eq	อิคิว่าเลนท์
eq/l _R	อิคิว่าเลนท์/ลิตรเรซิน
g	กรัม
h	ความสูง (height)
hr	ชั่วโมง
kg	กิโลกรัม
kg/m ³	กิโลกรัม/ลูกบาศก์เมตร
l, lit	ลิตร
lbs	ปอนด์
lb/ft ³	ปอนด์/ลูกบาศก์ฟุต
lph	ลิตร/ชั่วโมง
m ³	ลูกบาศก์เมตร
min	นาที (minute)
mg	มิลลิกรัม
me/g	มิลลิอิคิว่าเลนท์/กรัม
me/ml	มิลลิอิคิว่าเลนท์/มิลลิลิตร
mm	มิลลิเมตร

คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ (ต่อ)

คำย่อ	คำเต็ม
nil	น้อยมากจนตรวจไม่พบ
NTU	หน่วยความชุ่น เอ็นที尤
ppb	หนึ่งส่วนในพันล้านส่วน
ppm	หนึ่งส่วนในล้านส่วน
r	รัศมี (radius)
$\mu\text{s}/\text{cm.}$	ไมโครซิเมนต์/เซ็นติเมตร
% wt	เปอร์เซนต์โดยน้ำหนัก
$^{\circ}\text{ C}$	องศาเซลเซียส