

การออกแบบและสร้างโรงงานต้นแบบผลิตแก๊สสังเคราะห์



นายสาธิต จิตต์จรงค์

วิทยานิพนธ์นี้ เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต

ภาควิชาวิศวกรรมเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2530

ISBN 974-567-662-7

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

012853

i 10297224

DESIGN AND CONSTRUCTION OF A PROTOTYPE PLANT
FOR SYNTHESIS GAS PRODUCTION

Mr. Sathid Jitjongruck
✓

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Engineering
Department of Chemical Engineering
Graduate School
Chulalongkorn University


1987

ISBN 974 567-862-7


หัวข้อวิทยานิพนธ์ การออกแบบและสร้างโรงงานต้นแบบผลิตแก๊สสังเคราะห์
โดย นายสาริต จิตต์จรงค์
ภาควิชา วิศวกรรมเคมี
อาจารย์ที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ ดร. ปิยะสาร ประเสริฐธรรม




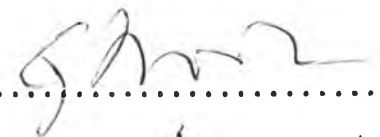
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้บัณฑิตวิทยาลัยนี้เป็นส่วนหนึ่ง
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

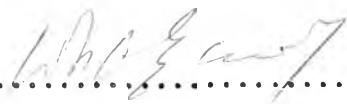

.....คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย
(ศาสตราจารย์ ดร. ถาวร วัชรากัญ)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์


.....ประธานกรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ชัยฤทธิ์ สัตยาประเสริฐ)


.....กรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร. ปิยะสาร ประเสริฐธรรม)


.....กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. อูรา ปานเจริญ)


.....กรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร. เกริกชัย สุภาจัญjit)

Thesis Title Design and Construction of a Prototype Plant
 for Synthesis Gas Production

Name Mr. Sathid Jitjongsuck

Thesis Advisor Associate Professor Piyasarn Prasentham

Department Chemical Engineering

Academic Year 1986



ABSTRACT

The purpose of this research is to design and construct of a Prototype Plant for synthesis Gas Production from Biomass. Under the condition of using saw mill & wood charcoal to be the feed stock of this plant. Forty five cubic meter per hours, 24 hours operation is the capability of this plant, having the summation of percentage of carbonmonoxide and hydrogen about 32, and 2 % maximum for gas carbon dioxide in gas leaving with it's dew point at 20 degree celcius. The four systems of principle operation units have been installed in this prototype plant. The first one is delivery of gas to the burner and the distribution gas flow. The second system is designed to capture dust, ash and tar form gases stream, which is consisted of scrubber and Spray column, using direct contacting with water. The third system is the carbon dioxide absorption. Monoethanamine solution have been used for limitting the amount of carbon dioxide at below 2 %. The last system is dehydration by using silica gel. The leaving dew point of gas stream is lower than 10 ° celcius.

This plant have the combination of carbon dioxide and hydrogen percentage at 100 percent reaction about 24 % with CO:H₂ ratio about 1:1.5 which is acceptable. The leaving gas from

absorption and dehydration having 2 % carbon dioxide maximum and 11.1 degree celcius. By changing the ration of wood charcoal vs saw mill can vary CO:H₂ ratio, the ratio 1:2 ratio was recommended.



กิตติกรรมประกาศ

ผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณ บิดา มารดา ผู้ให้พลัง กำลังแต่ผู้เขียน
ขอกราบขอบพระคุณ รศ.ดร. ปิยะสาร ประเสริฐธรรม ผู้เป็นอาจารย์ที่ปรึกษา ให้คำ
แนะนำ กำลังใจ และความสนับสนุน ในการทำวิทยานิพนธ์เรื่องนี้ ขอกราบขอบพระคุณ
ผศ.ดร. ชัยฤทธิ์ สัตยาประเสริฐ ผู้เป็นประธานกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ และ
ขอกราบขอบพระคุณ รศ.ดร. เกริกชัย สุภาบุญจันท์ ผศ.ดร. อูรา ปางเจริญ ผู้เป็น
กรรมการสอบวิทยานิพนธ์ ที่ได้สละเวลา ให้คำปรึกษา แก้ไข และรับรองวิทยานิพนธ์
ฉบับนี้ ขอขอบพระคุณ นายอัมพรชัย ไหลทอง นายระวี ไหลทอง ผู้ให้อุปการะคุณแต่
ผู้เขียน ขอขอบคุณ บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่ให้ทุนสนับสนุนการทำ
วิทยานิพนธ์เรื่องนี้ ขอขอบคุณ นายนิลัฐ ภูมิวัฒน์ นายสุรพล ดาวพิเศษ
นายพิเชษฐ ขุมทรัพย์ นายกอบบุญ หล่อทองคำ และ เพื่อน ๆ ในภาควิชา
วิศวกรรมเคมี ที่ช่วยร่วมทำวิทยานิพนธ์เรื่องนี้ ขอขอบคุณ นางสาวสุนิภา ตันติวิษณุโกศล
ผู้ให้กำลังใจแก่ผู้เขียน นางสาวเกษณี รังสิโกสัย นางสาวสุจินดา สีวาณิชย์
นางสาวเกิ้ลดีแก้ว หิรัญรุจิหงษ์ นางสาวอัญชลีนร วาริทสวัสดิ์ นายลือชัย ธรรมวินัยสถิต
นางสาววราภรณ์ ธาณะกุลรังสรรค์ และ เพื่อนๆ ตลอดจนผู้ร่วมงานหลายท่านที่ได้กล่าวนาม
ผู้ช่วยเหลือให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้เสร็จสมบูรณ์ และทำเป็นที่สุดขอขอบพระคุณ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
และคณาจารย์ ผู้ประสิทธิ์ประสาทวิชาแก่ผู้เขียน อันประมาทหามิได้



สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	ก
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	ข
กิตติกรรมประกาศ	ง
สารบัญ	จ
สารบัญตาราง	ฉ
สารบัญรูป	ฎ
บทที่	
1 บทนำ	1
2 ทฤษฎีทั่ว ๆ ไปเกี่ยวกับระบบ	5
2.1 ทฤษฎีเกี่ยวกับเตาผลิตแก๊สเชื้อเพลิง	5
2.1.1 ปฏิกริยาการเกิดแก๊สเชื้อเพลิง	5
2.1.2 ส่วนต่าง ๆ ของเตาปฏิกรณ์	10
2.1.3 แผนผังต่าง ๆ ของเตาผลิตแก๊สเชื้อเพลิง	10
2.2 ของผู้เขียนที่ขอรับเบรค	15
2.3 ทฤษฎีในการกำจัดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์	15
2.3.1 การดูดซับคาร์บอนไดออกไซด์โดยใช้น้ำ	17
2.3.2 การดูดซับคาร์บอนไดออกไซด์โดยใช้แอมโมเนีย	18
2.3.3 การดูดซับคาร์บอนไดออกไซด์โดยใช้ สารเอททาลีนในสโตน	19
2.3.4 การดูดซับคาร์บอนไดออกไซด์โดยใช้ สารละลายเกลือต่าง	22
2.4 การดูดซับน้ำจากสายแก๊ส	31
2.4.1 ลักษณะการดูดซับ	31
2.4.2 สารดูดซับ	32

บทที่	หน้า	
3	การออกแบบระบบต่าง ๆ	44
3.1	การออกแบบเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์	44
3.2	การออกแบบสกรีนเบอร์	48
3.3	การออกแบบหอดูดคาร์บอนไดออกไซด์	50
3.4	การออกแบบหอกลิ่นสารดูดคาร์บอนไดออกไซด์	54
3.5	การออกแบบเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อน	55
3.6	การออกแบบหม้อต้มฆ่า	59
3.7	การออกแบบเครื่องความแน่น	59
3.8	การออกแบบหอดูดความชื้น	62
4	การสร้างโรงงานต้นแบบผลิตแก๊สสังเคราะห์	69
4.1	การสร้างเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์	69
4.1.1	การสร้างตัวถังส่วนบน	70
4.1.2	การสร้างตัวถังส่วนเผาไหม้	71
4.1.3	การสร้างส่วนเก็บกักไถ่เย่าน	74
4.1.4	การสร้างส่วนเก็บกักเชื้อเพลิง	75
4.1.5	การสร้างช่องใส่ถ่านกลางเตา	75
4.1.6	การประกอบเตาสังเคราะห์แก๊ส	78
4.2	การสร้างสกรีนเบอร์	79
4.3	การสร้างหอดูดคาร์บอนไดออกไซด์	82
4.3.1	การสร้างตัวถังหอดูดแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์	82
4.3.2	การสร้างตัวถังส่วนหัว	84
4.3.3	การสร้างส่วนล่างและฐาน	85
4.3.4	การสร้างแผ่นกั้นแพคกิ้ง	86
4.3.5	การสร้างแผ่นกระจายสารเคมี	86
4.3.6	แพคกิ้ง	87
4.3.7	การประกอบหอดูดคาร์บอนไดออกไซด์	87
4.4	การสร้างหอกลิ่นสารดูดคาร์บอนไดออกไซด์	88
4.4.1	ส่วนตัวถัง	89
4.4.2	ส่วนแผ่นหึ่ง	90

บทที่	หน้า
4.4.3	ส่วนตัวถังด้านล่าง 91
4.4.4	ส่วนตัวจุดบ่อนสารเคมีเข้า 91
4.4.5	การประกอบ 91
4.5	การสร้างคอนเดนเซอร์ 93
4.6	การสร้างเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อน 94
4.7	การสร้างส่วนเติมกลับ 95
4.8	การสร้างระบบกำจัดความชื้นจากน้ำ 96
5	การเดินเครื่องโรงงานต้นแบบผลิตแก๊สสังเคราะห์ 100
5.1	ตรวจความปลอดภัยเบื้องต้นของอุปกรณ์ 100
5.2	การเปิดตู้ควบคุม 101
5.3	การเดินระบบต่าง ๆ 101
5.4	การหยุดเครื่องระบบต่าง ๆ 102
5.5	การควบคุมเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ 103
5.6	การควบคุมสกรับเบอร์ 103
5.7	การควบคุมหอดูดคาร์บอนไดออกไซด์และหอกลิ้นสารเคมี 103
5.8	การควบคุมหอดูดความชื้น 103
5.9	การเติมเชื้อเพลิงใส่เตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ 104
5.10	การเติมสารโมโนเอทิลไกลีนใส 104
6	ปัญหาและการแก้ไข 105
6.1	ปัญหาและการแก้ไขระบบเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ 105
6.2	ปัญหาและการแก้ไขระบบสกรับเบอร์ 106
6.3	ปัญหาและการแก้ไขระบบหอดูดคาร์บอนไดออกไซด์และหอกลิ้น 107
6.4	ปัญหาการรีเจนเนอเรทหอดูดความชื้น 110
6.5	ปัญหาความต้องการพลังงานไฟฟ้า 110
7	ผลการทดลอง 112
7.1	ผลการทดลองเดินเครื่องเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ 112
7.2	ผลการทดลองเดินเครื่องดูดซึมคาร์บอนไดออกไซด์ 118
7.3	ผลการทดลองเดินเครื่องต้มน้ำจากสายแก๊ส 110
8	สรุปผลการทดลองแก๊สสังเคราะห์ 120

บทที่	หน้า	
9	ข้อเสนอแนะ	127
9.1	เตาผลิตแก๊สสังเคราะห์	127
9.2	ระบบบรรจุแผ่น ถ้ำ ทาร์	128
9.3	ระบบขจัดคาร์บอนไดออกไซด์	128
9.4	ระบบดูดความชื้นจากสายแก๊ส	129
เอกสารอ้างอิง		130
ภาคผนวก		
ก.	การคำนวณ่าง ๑	132
ก.1	การคำนวณขนาดเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์	132
ก.2	การคำนวณการออกแบบสครับเบอร์	136
ก.3	การคำนวณหอดูดคาร์บอน ไดออกไซด์	136
ก.4	การคำนวณหอกึ่งนสารดูดคาร์บอน ไดออกไซด์	144
ก.5	การคำนวณเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อน-รีซ	152
ก.6	การคำนวณหม้อต้มฆ่า	156
ก.7	การคำนวณขนาดเครื่องควบแน่น	157
ก.8	การคำนวณหอดูดความชื้น	167
ก.9	การคำนวณสภาวะแก๊สสังเคราะห์จากเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ ...	172
ก.10	การคำนวณหาเวลาที่เพิ่มขึ้นในหอดูดความชื้น	174
ก.11	การคำนวณเวลาที่ใช้ในการรีเจนเบอร์	175
ข.	ข้อมูลการทดลอง	174
ข.1	ข้อมูลการทดลองเดินเครื่องเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์	176
ค.	การวิเคราะห์ข้อมูล	181
ค.1	สภาวะการวิเคราะห์ด้วยเครื่องแก๊สโครมาโตกราฟี	181
ค.2	การหาพื้นที่ใต้กราฟ (Peak area)	182
ประวัติผู้เขียน		183

สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
2.1	ค่าความร้อนของการเกิดปฏิกิริยาเคมีต่างๆ (กิโลจูลต่อโมล) ที่อุณหภูมิต่าง ๆ (องศาเซลเซียส)	2
2.2	ค่าคงที่สมมูลของปฏิกิริยาเคมีต่าง ๆ ในรูปผลคูณไอออน ที่อุณหภูมิต่าง ๆ	3
2.3	แบบร่าง ๆ ของสเปกตรัมเบอร์กันความถี่แสง และขนาดพื้นที่ ที่จับได้เล็กที่สุด	16
2.4	เปรียบเทียบการดูดซับทางกายภาพและทางเคมี	33
2.5	คุณสมบัติทางกายภาพของสารดูดซับ	34
2.6	องค์ประกอบทางเคมีของซิลิกาเจลในทางอุตสาหกรรม	39
2.7	องค์ประกอบทางเคมีของแอคติเวเต็ดอะลูมินา	41
2.8	องค์ประกอบทางเคมีของอัลโค เอช-151	42
2.9	องค์ประกอบทางเคมีของแอคติเวเต็ดคอกไซด์	43
2.10	ใบเสด็จสารซีโอสโควาร์ ๆ	44
2.11	คุณสมบัติทางกายภาพที่สำคัญของสารดูดความชื้น	44
3.1	อุณหภูมิที่ตำแหน่งต่าง ๆ ของเสาผลิตแก๊ส และผลการวิเคราะห์ แก๊สเชื้อเพลิงด้วย Gas Chromatograph ของการทดลองชุดที่ 5 ..	46
3.2	ขนาดของหยดน้ำและพื้นที่จับได้ ในออริฟิสสควิบเบอร์	49
7.1	ผลการทดลองการเดินเครื่องเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ ที่อัตรา 45 ลูกบาศก์เมตรต่อชั่วโมง	114
7.2	ข้อมูลการทดลองเดินเครื่องเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ ที่อัตรา 45 ลูกบาศก์เมตรต่อชั่วโมง	117
7.3	ผลการทดลองเดินเครื่องระบบชุดคาร์บอนไดออกไซด์ จากสายแก๊สสังเคราะห์	118

ตารางที่		หน้า
7.4	ผลการทดลองดูความชื้นจากสายแก๊สโดยใช้ซิลิกาเจล ที่อัตราไหล 40 ลูกบาศก์เมตรต่อชั่วโมง	119
7.5	ผลการรีเจนเนอเรทดูความชื้น ที่อัตราการไหล 75 ลูกบาศก์เมตรต่อชั่วโมง	121
7.6	ผลการรีเจนเนอเรทดูความชื้น ที่อัตราการไหล 90 ลูกบาศก์เมตรต่อชั่วโมง	122
8.1	เปรียบเทียบราคาแก๊สสังเคราะห์กับพลังงานชนิดอื่น ๆ	125
ก.1	ค่าคงที่ของแอสทิง	132
ก.2	ค่าของ μ_{12} , μ_{10} และพื้นที่ลานี้ลัมเมอร์/พื้นที่ของ ซิลิมัลลอสัน	147
ก.3	ปริมาณความร้อนที่ใช้กับโรงงานอะมีน	156
ก.4	ค่าทางเทอร์โมไดนามิกส์ของน้ำและคาร์บอนไดออกไซด์	158
ก.5	ปริมาณขจัดน้ำออกจากเครื่องควบแน่น	159
ก.6	ปริมาณขจัดความร้อนจากคอนเดนเซอร์ที่ช่วงอุณหภูมิต่าง ๆ	160
ก.7	ค่าทางเทอร์โมไดนามิกส์ของน้ำและคาร์บอนไดออกไซด์	164
ก.8	พื้นที่ช่วงอุณหภูมิต่าง ๆ ของคอนเดนเซอร์	166

สารบัญรูป

รูปที่		หน้า
1.1	กระบวนการผลิตแก๊สสังเคราะห์	3
2.1	การเกิดแก๊สต่าง ๆ ของการทำปฏิกิริยาระหว่าง คาร์บอน ไฮโดรเจน และ ออกซิเจน อะตอม ที่อุณหภูมิต่าง ๆ ที่จุดสมดุลเคมีของปฏิกิริยา (ก) ใช้ ออกซิเจนและ ไฮโดรเจน น้อย ๆ (ข) ใช้ ออกซิเจนบนการทำปฏิกิริยาปริมาณเห็นใน ปริมาณพอเหมาะ (ค) ใช้ ออกซิเจนในปริมาณมากเกินพอ	8
2.2	ส่วนผสมของแก๊สต่าง ๆ ที่เกิดขึ้นที่จุดสมดุล ปฏิกิริยาความดัน 1 บรรยากาศ และอุณหภูมิ 1,๒๒๒ องศาเซลเซียส โดยการเพิ่มอัตราส่วนของไอน้ำต่อคาร์บอน และเพิ่มอัตราส่วน ของออกซิเจนต่อคาร์บอน	9
2.3	ผลของอุณหภูมิต่อการเกิดแก๊สต่าง ๆ โดยใช้ไอน้ำต่อคาร์บอนเท่ากับ 1 (เทียบอัตราส่วนโดยโมล) และออกซิเจนต่อคาร์บอน เท่ากับ ๒.75 (โดยโมล)	9
2.4	เตาปฏิกรณ์หรือบดในเตาวิ่งขึ้น และแสดงบริเวณ การเกิดกระบวนการต่าง ๆ	11
2.5	เตาปฏิกรณ์ระบบลมในเตาวิ่งลง และแสดงบริเวณ การเกิดกระบวนการต่าง ๆ	11
2.6	เตาปฏิกรณ์ระบบลมในเตาวิ่งในแนวนอน และแสดงบริเวณ การเกิดกระบวนการต่าง ๆ	12
2.7	เตาปฏิกรณ์ระบบลมในเตามีห้องวิ่งขึ้นและวิ่งลง	12
2.8	เตาปฏิกรณ์แบบฟลูอิดไบล์เบด โดยใช้ความร้อนที่เกิดขึ้นภายในเตา ...	13
2.9	เตาปฏิกรณ์แบบฟลูอิดไบล์เบด โดยใช้ความร้อนจากนอกเตา	13
2.10	เตาปฏิกรณ์แบบเอนเทรนดไพล์	14
2.11	เตาปฏิกรณ์แบบไมลเทนมิตี	15

รูปที่		หน้า
2.12	แผนผังอย่างง่ายของกระบวนการดูดกลืนคาร์บอนไดออกไซด์ จากสายแก๊สด้วยน้ำ	17
2.13	แผนผังแสดงกระบวนการดูดกลืนคาร์บอนไดออกไซด์ ด้วยสารละลายแอมโมเนีย	18
2.14	แผนผังกระบวนการดูดกลืนแก๊สกรดด้วยอัลกาโนลาไมน์	22
2.15	แผนผังกระบวนการดูดกลืนคาร์บอนไดออกไซด์ ด้วยสารละลายเกลือต่าง	24
2.16	การดูดกลืนคาร์บอนไดออกไซด์ที่มีความเข้มข้นต่าง ๆ พร้อมของเทปและหลอด (Tape & Bed)	24
2.17	แผนผังกระบวนการดูดคาร์บอนไดออกไซด์ด้วยโปรแตสคาร์บอน- คาร์บอนเนตรอน (Split-Stream adsorption)	25
2.18	ความดันไอสมมูลของ CO ₂ ที่สารละลายโปรแตสคาร์บอนเนต ความเข้มข้น 20 เปอร์เซ็นต์	26
2.19	เปรียบเทียบการลงทุนของโรงงานจัดคาร์บอนไดออกไซด์ ด้วยระบบต่าง ๆ เทียบกับกระบวนการเบเนฟิลด์ ข้อมูลคิดที่อัตรา การไหลแก๊ส 5 ล้านล้านลูกบาศก์ฟุตต่อชั่วโมง CO ₂ ขาดเข้า 20 เปอร์เซ็นต์ ขาออก 0.1 เปอร์เซ็นต์	28
2.20	เปรียบเทียบการลงทุนโรงงานจัดคาร์บอนไดออกไซด์ ด้วยระบบต่าง ๆ เทียบกับกระบวนการเบเนฟิลด์ (ข้อมูลคิดที่ อัตราเดียวกับรูปที่ 2.19) อัตราค่าความร้อน 0.5 เหรียญสหรัฐต่อล้านล้านบีทียู ไฟฟ้า 0.008 เหรียญสหรัฐ ต่อกิโลวัตต์ชั่วโมง น้ำหล่อเย็น 0.015 ตันต่อแกลลอน เดินเครื่อง 330 วันต่อปี	29
2.21	ความดันย่อยสมมูลของไอน้ำเหนือซิลิกาเจล ที่อุณหภูมิต่าง กันในปริมาณต่าง ๆ กัน	40
2.22	สมมูลระหว่างความชื้นสัมพัทธ์กับความจุของสารดูดซับชนิดต่าง ๆ ...	41
3.1	ส่วนต่าง ๆ ภายในของเตาปฏิกรณ์ผลิตแก๊สเชื้อเพลิง ที่ นายพีเชษฐ์ ชุมทรัพย์ ใช้ทดลอง	47
3.2	การเกิดผลลองภายในสควัมเบอร์	48

รูปที่		หน้า
3.3	การเกิดลเองภายในสกรับเบอร์	49
3.4	ขนาดภายในของสกรับเบอร์	51
3.5	ความลัมพันธ์ในการหาเส้นผ่าศูนย์กลางหอดแคกิ้ง	52
3.6	ลักษณะภายในของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนแบบท่อซด	56
3.7	ลักษณะภายในของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนแบบท่อซด	56
3.8	ค่า "X _g " ของสารต่าง ๆ ที่ 25 องศาเซลเซียส	64
3.9	ค่าตัวคูณอันเนื่องมาจากอุณหภูมิที่มีผลต่อความสามารถในการดูดน้ำ ...	64
3.10	ลักษณะของอผลภูมิในขณะใช้งานของเรา	66
4.1	ขั้นตอนการสร้างตัวถังส่วนบน	70
4.2	การสร้างตัวถังส่วนเผาไหม้	71
4.3	ตัวถังเก็บกักถ่านด้านล่าง	74
4.4	ส่วนรองรับถ่านและเก็บกักถ่าน	74
4.5	ตัวถังส่วนเก็บกักเชื้อเพลิง	75
4.6	การสร้างฝาปิดส่วนเก็บกักเชื้อเพลิง	76
4.7	ภาพด้านหน้าของระบบบ้อนเชื้อเพลิง, ภาพด้านข้าง ของระบบบ้อนเชื้อเพลิงช่องถ่านออก	77
4.8	ช่องเก็บถ่านส่วนกลาง	78
4.9	จุดรับน้ำหนักของถังเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์	78
4.10	การติดตั้งส่วนตัวถังถ่านบนและส่วนเผาไหม้	79
4.11	ภาคตัดภายในของเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์	80
4.12	เตาผลิตแก๊สสังเคราะห์ที่ประกอบเสร็จแล้ว	81
4.13	ขนาดต่าง ๆ ของสกรับเบอร์	81
4.14	การทำตัวถังหอดูดคาร์บอนไดออกไซด์	82
4.15	ภาพด้านข้างของตัวถังหอดูดความชื้น	83
4.16	ส่วนหัวของหอดูดคาร์บอนไดออกไซด์	84
4.17	ส่วนล่างของหอดูดคาร์บอนไดออกไซด์	85
4.18	ส่วนฐานของหอดูดคาร์บอนไดออกไซด์	85
4.19	แผ่นกั้นแคคกิ้ง	86
4.20	แผ่นกระจายสารเคมี	86

รูปที่		หน้า
4.21	ท่ออะลูมิเนียมตัดยาว 1 ซม.	87
4.22	การวางชั้นของแพคกิ้งและแผ่นกระจายสารเคมี	87
4.23	หอดูดคาร์บอนไดออกไซด์ที่ประกอบเสร็จแล้ว	88
4.24	ขั้นตอนการสร้างตัวถังหอกลิ้นฯ	89
4.25	ขั้นตอนการทำแผ่นซีฟ	90
4.26	ส่วนตัวถังด้านล่าง	91
4.27	การติดตั้งตัวถังส่วนล่างกับตัวถังชั้นต่าง ๆ	92
4.28	การติดตั้งระหว่างชั้น	92
4.29	ภาคตัดภายในคอนเดนเซอร์	93
4.30	คอนเดนเซอร์ที่สำเร็จรูปแล้ว	94
4.31	ถึง 2 ชั้น ของระบบแลกเปลี่ยนความร้อน	94
4.32	เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่ประกอบเสร็จแล้ว	95
4.33	องค์ประกอบภายในส่วนต้มกลั่น	96
4.34	ตัวถังระบบดูดความชื้นจากน้ำ	97
4.35	ช่องตาตุ่ที่จะนำมาเชื่อมต่อกับตัวถัง	97
4.36	เหล็กข้ออ้อยที่ตัดแล้ว	98
4.37	สัปดาห์ของหอดูดความชื้น	98
4.38	หอดูดความชื้นที่ประกอบเสร็จ	99
6.1	กระบวนการกำจัดคาร์บอนและสิ่งสกปรกออกจากแก๊สสังเคราะห์ ตลอดจนการลอคออกฤทธิ์ของแก๊สที่ออกจากเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์	108
6.2	วงจรควบคุมระบบทั้งหมด	109
9.1	เปลวไฟของแก๊สที่ออกจากเตาผลิตแก๊สสังเคราะห์	127
ก.1	สมมูลย์มวลสารของ CO ₂ ต่อ MEA ที่อุณหภูมิต่าง ๆ	140
ก.2	ความถ่วงจำเพาะของสารโมโนเอททานโกลามีน ที่อุณหภูมิต่าง ๆ	140
ก.3	สมมูลย์ของ CO ₂ บน 2.5 N MEA	142
ก.4	การคำนวณหาพื้นที่ภายใต้เส้นโค้ง	143
ก.5	ค่าความเร็วท่วมทัน (Flooding Velocity) ของแผ่นเจาะรู	145
ก.6	ความสัมพัทธ์ของจุดวับ	145
ก.7	สมมูลย์มวลของหอกลิ้น	146

	๓
รูปที่	หน้า
ก.๘	สมดลย์มวลที่คอนเดนเซอร์ 148
ก.๙	การหาจำนวนชั้นโดยวิธีกราฟ 150
ก.๑๐	การหาจำนวนชั้นโดยวิธีกราฟ 151
ก.๑๑	ค่าสัมประสิทธิ์การถ่ายเทความร้อนด้านท่อ 153
ก.๑๒	ค่าสัมประสิทธิ์การถ่ายเทความร้อนด้านท่อ 162
ก.๑๓	ค่าสัมประสิทธิ์ความร้อนเทียบกับค่าเรย์โนลด์ 163
ก.๑๔	ค่าความชื้นในบรรยากาศ 169
ข.๑	แสดงจุดน้ำค้างของแก๊สสังเคราะห์ที่ผ่านระบบลดความชื้น 173
ข.๒	ค่าอุณหภูมิที่เวลาต่าง ๆ ที่ทำรีเจนเนอเรท ที่อัตรา 75 ลูกบาศก์เมตรต่อชั่วโมง 179
ข.๓	ค่าอุณหภูมิที่เวลาต่าง ๆ ที่ทำรีเจนเนอเรท ที่อัตรา 90 ลูกบาศก์เมตรต่อชั่วโมง 180
ค.๑	โครมาโตแกรมของแก๊สสังเคราะห์ 182