

**สภาพทางเทอร์โมไดนามิกส์ที่ดีที่สุดสำหรับระบบการทำความเย็น<sup>†</sup>  
แบบอัดไอกสองขั้นตอนในกระบวนการพาสเจอร์ไรซ์ชั่น**

**นายชัยวัฒน์ แสงเพ็ง**

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต  
สาขาวิชาบริการแครื่องกล  
มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี  
ปีการศึกษา 2552

**THERMODYNAMICS OPTIMIZATION FOR TWO  
STAGE VAPOR COMPRESSION SYSTEM IN  
MILK PASTEURIZING PROCESS**

**Chaiwat Seangpeng**

**A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements for the  
Degree of Master of Engineering in Mechanical Engineering  
Suranaree University of Technology  
Academic Year 2009**

ສភາວະທາງເຫຼືອໄດ້ນາມີກໍສົດຖິ່ນ

ແບບອັດໄອສອງຂັ້ນຕອນໃນກະບວນການພາສເຈອຣໄຮ້ນ

ມາວິທາລ້ຽກໂນໂລຢີສູນນາວີ ອຸນຸມຕິໄຫ້ນັບວິທານິພນົມບັນນີ້ເປັນສ່ວນໜຶ່ງຂອງກົດໝາຍ  
ຕາມຄູກສູດປະກາດພົມພານາວັນທີ

ຄະນະກະບວນການສອບວິທານິພນົມ

(ຜ. ດຣ. ຈິරະພັດ ສົງເສົາ)

ປະຊານກະບວນການ

(ອ. ດຣ. ຂີරະຫາດ ພຣະພິບູລັບ)

ກະບວນການ (ອາຈານຍົກສອນວິທານິພນົມ)

(ຮ. ດຣ. ກනຕູອະນຸ ຊຳນັກປະກາດ)

ກະບວນການ

(ຮ. ດຣ. ທວິຈ ຈິຕຣສົມບູຮັດ)

ກະບວນການ

(ຜ. ດຣ. ວິໄລຍ ອາຈານາຍ)

ກະບວນການ

(ກ. ດຣ. ຊູກົງ ລິມປິຈຳນົງ)

ຮອງອີກການປຶກສົດຖິ່ນ

(ຮ. ນ.ອ. ດຣ. ວິໄລຍ ຊຳນັກປະກາດ)

ຄະນະສຳນັກວິທານິພນົມ

ชัยวัฒน์ แสงเพ็ง : สภาฯทางเทอร์โมไคนามิกส์ที่ดีที่สุดสำหรับระบบการทำความเย็นแบบอัดไออกซ์เจนขั้นตอนในกระบวนการพาสเจอร์ไรซ์นัม (THERMODYNAMICS OPTIMIZATION FOR TWO STAGE VAPOR COMPRESSION SYSTEM IN MILK PASTEURIZING PROCESS) อาจารย์ที่ปรึกษา : อาจารย์ ดร.ธีระชาติ พรพิบูลย์, 157 หน้า

การศึกษาวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อนำเสนอวิธีการสร้างแบบจำลองทางเทอร์โมไคนามิกส์เพื่อหาส่วนประกอบของสารทำความเย็น R 134a ที่ดีที่สุด ได้แก่ อุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันต่ำ อุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันสูง และอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจักรของสารทำความเย็น ภายใต้เงื่อนไขและข้อกำหนดของการออกแบบต่างๆ โดยผลการศึกษาวิจัยสรุปได้ดังนี้

1. สภาฯทางเทอร์โมไคนามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดคือ อุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันต่ำมีแนวโน้มเข้าใกล้อุณหภูมินม่ำสุด อุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันสูงมีแนวโน้มเข้าใกล้อุณหภูมินมสูงสุดและอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจักรของสารทำความเย็นมีแนวโน้มเป็นค่าเฉลี่ยระหว่างอุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันต่ำและอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันสูง

2. อัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันต่ำเป็นฟังก์ชันที่ขึ้นอยู่กับอัตราการผลิต อุณหภูมินมเข้าและอุณหภูมินมต่ำสุด และอัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันสูงเป็นฟังก์ชันที่ขึ้นอยู่กับอัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันต่ำ และอัตราส่วนของผลต่างพลังงานต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นของกระบวนการระหว่างวัสดุจักรทั้งสอง

3. เมื่อพิจารณากระบวนการอัดจริง ภายใต้ความเบี่ยงเบนของพัฒนาต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นจากการอัดแบบไฮเซนโทรปิก พบว่าส่วนประกอบของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดสำหรับกระบวนการอัดแบบไฮเซนโทรปิก คือไนโตรเจน

CHAIWAT SEANGPENG : THERMODYNAMICS OPTIMIZATION FOR  
TWO STAGE VAPOR COMPRESSION SYSTEM IN MILK  
PASTEURIZING PROCESS. THESIS ADVISOR : TEERACHART  
PORNPIBUL, Ph.D., 157 PP.

THERMODYNAMICS OPTIMIZATION/ TWO STAGE VAPOR COMPRESSION  
SYSTEM/ MILK PASTEURIZING PROCESS

The objective of this research is to present the method and to create the Thermodynamics Models in order to find the optimal Thermodynamics conditions of R134a. There are Evaporating temperature, Condensing temperature and Intermediate temperature in the various design condition. The results of this research can be concluded into the following issues: (1) for the optimal Thermodynamics conditions, Evaporating temperature tends to approach the lowest milk temperature, Condensing temperature tends to approach the highest milk temperature and Intermediate temperature tends to the average of the optimal Evaporating and Condensing conditions; (2) mass flow rate of refrigerant in low pressure cycle is function of the capacity rate, inlet milk temperature and lowest milk temperature, meanwhile, mass flow rate of refrigerant in high pressure cycle depends on mass flow rate of refrigerant in low pressure cycle and enthalpy difference ratio of intermediate process between both cycles; and (3) from the enthalpy deviation of the real compression from the isentropic compression, the optimal Thermodynamics conditions of real compression correspond to the optimal Thermodynamics conditions of an isentropic compression.

School of Mechanical Engineering

Student's Signature \_\_\_\_\_

Academic Year 2009

Advisor's Signature \_\_\_\_\_

## กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์นี้ฉบับนี้ได้รับความช่วยเหลืออย่างดีเยี่ยมจากอาจารย์ ดร.ธีระชาติ พรพิบูลย์ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ซึ่งกรุณายินดีให้คำแนะนำและถ่ายทอดความรู้ตลอดจนความคุ้มครองศึกษาค้นคว้าจนประสบความสำเร็จด้วยดี ผู้ศึกษาวิจัยขอกราบขอบพระคุณเป็นอย่างสูงไว้ ณ โอกาสนี้

ขอกราบขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ นาวาอากาศเอก ดร.วรรณ์ จำพิศ รองศาสตราจารย์ เรื่องอากาศเอก ดร.กนต์ธร ชัมนิประสาสน์ รองศาสตราจารย์ ดร.ทวิช จิตรสมบูรณ์ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.จิระพล ศรีเสริฐผล และรองศาสตราจารย์ ดร.เอกชัย จันทสาโร ที่กรุณาถ่ายทอดความรู้ตลอดระยะเวลาในการศึกษา รวมทั้งบุคคลที่ปรากฏตามเอกสารอ้างอิงที่ผู้ศึกษาใช้อ้างอิงทางวิชาการ

ขอขอบพระคุณ คุณจิตติศักดิ์ ภู่ศรีเมือง คุณวิทยาการดพล ขอมพาเพล คุณสุพจน์ ปลื้มพิมาย และคุณพิจิตรา เอื้องไฟ โภจน์ที่ได้ให้ความช่วยเหลือและคำแนะนำในการศึกษาวิจัยจนสำเร็จด้วยดี

ประโยชน์และคุณค่าอันพึงมีจากวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ผู้ศึกษาวิจัยขอมอบเป็นกตัญญูตามทุกท่าน พ่อ嫁สอง และแม่สายชล แสงเพ็ง ครูอาจารย์ ตลอดจนผู้มีพระคุณทุกท่าน

ชัยวัฒน์ แสงเพ็ง

## สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อ (ภาษาไทย) .....	ก
บทคัดย่อ (ภาษาอังกฤษ).....	ข
กิตติกรรมประกาศ.....	ค
สารบัญ .....	ง
สารบัญตาราง .....	ณ
สารบัญรูป .....	ธ
คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ .....	ฉ
<b>บทที่</b>	
<b>1 บทนำ .....</b>	<b>1</b>
1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา .....	1
1.2 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย .....	1
1.3 ขอบเขตของการศึกษาวิจัย .....	2
1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ.....	2
1.5 การจัดทำรูปเล่มวิทยานิพนธ์.....	2
<b>2 ปริทัศน์วรรณกรรมและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง .....</b>	<b>4</b>
2.1 กระบวนการผลิตนวนิยายรีโรเช่แบบบรรจุร้อน .....	4
2.1.1 กระบวนการผลิตของน้ำนมกลุ่ม A .....	4
2.1.2 กระบวนการผลิตของน้ำนมกลุ่ม B.....	5
2.2 ความต้องการพลังงานในกระบวนการผลิต	
นมพาสเจอร์ไรซ์แบบบรรจุร้อน .....	5
2.2.1 กระบวนการทำความสะอาด .....	5
2.2.2 กระบวนการทำความสะอาดร้อน .....	6
2.3 วิถีการอัดไอกแบบขันตอนเดียว .....	7

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า

2.3.1 ระบบทำความเขียนแบบอัดໄໂອ .....	7
2.3.2 กระบวนการทางเทอร์โนมไกดามิกส์ของวัภจกรอัดໄໂອมาตรฐาน.....	8
2.4 วัภจกรอัดໄໂອแบบสองขั้นตอน .....	10
2.4.1 วัภจกรอัดໄໂອแบบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ .....	10
2.4.2 วัภจกรอัดໄໂອแบบแคสเกด .....	10
2.5 บริทัศน์วรรณกรรมที่เกี่ยวข้อง.....	13
2.6 การพิจารณาเปรียบเทียบระหว่างการศึกษาวิจัยและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง .....	16
<b>3 แบบจำลองทางเทอร์โนมไกดามิกส์สำหรับระบบ</b>	
<b>การทำความเขียนแบบอัดໄອสองขั้นตอน .....</b>	<b>18</b>
3.1 ความสัมพันธ์ทางเทอร์โนมไกดามิกส์ .....	18
3.1.1 ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเขินเนื่องจาก กระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่.....	18
3.1.2 ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเขินเนื่องจาก กระบวนการขยายความร้อนที่ความดันคงที่ .....	20
3.1.3 สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะ .....	20
3.2 แบบจำลองทางเทอร์โนมไกดามิกส์สำหรับระบบ การทำความเขียนแบบอัดໄອสองขั้นตอน .....	22
3.3 แบบจำลองทางเทอร์โนมไกดามิกส์สำหรับวัภจกร อัดໄອสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ .....	23
3.4 แบบจำลองทางเทอร์โนมไกดามิกส์สำหรับ วัภจกรอัดໄອแบบแคสเกดอุ่นคง .....	25
3.5 แบบจำลองทางเทอร์โนมไกดามิกส์สำหรับวัภจกรอัดໄອแบบแคสเกดจริง .....	26

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า

3.6 การเปรียบเทียบความสัมพันธ์ทางเทอร์โน่ไดนามิกส์ระหว่างค่าอ้างอิง	
และค่าที่ได้จากแบบจำลองทางเทอร์โน่ไดนามิกส์ .....	28
3.7 สรุปผลการวิเคราะห์แบบจำลองทางเทอร์โน่ไดนามิกส์ .....	31
<b>4 การออพติไม่เชิง .....</b>	<b>33</b>
4.1 องค์ประกอบของปัญหาออพติไม่เชิง .....	33
4.2 สมการจุดประสงค์ของวัตถุจัดอัดไอแบบสองขั้นตอน .....	33
4.3 สมการจุดประสงค์ของวัตถุจัดอัดไอแบบ	
สองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ .....	34
4.4 สมการจุดประสงค์ของวัตถุจัดอัดไอแบบแคสเคดอุคุณคि .....	34
4.5 สมการจุดประสงค์ของวัตถุจัดอัดไอแบบแคสเคดจริง .....	35
4.6 การจำแนกตัวแปรจากสมการจุดประสงค์ .....	35
4.6.1 ตัวแปรอิสระ .....	35
4.6.2 ตัวแปรตาม .....	36
4.6.3 ตัวแปรออกแบบ .....	37
4.7 วิธีการออพติไม่เชิง .....	38
4.7.1 วิธีการออพติไม่เชิงสำหรับการศึกษาวิจัย .....	38
4.7.2 วิธีการแลตทิซเติร์ช .....	38
4.8 สรุปแนวทางการออพติไม่เชิงในการศึกษาวิจัย .....	39
<b>5 สรุปและวิเคราะห์ผลการศึกษาวิจัย .....</b>	<b>41</b>
5.1 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย .....	41
5.2 การวิเคราะห์ผลการศึกษาวิจัย .....	41
5.2.1 สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B .....	42
5.2.2 ตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย .....	43
5.2.3 สรุปแนวทางทางเทอร์โน่ไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุด .....	43

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า

5.2.4	วัสดุจัดอัดไอล์แบบแคสเกดจริง .....	48
5.2.5	อิทธิพลของกระบวนการจัดอัดจริง .....	49
5.2.6	ปัจจัยที่มีผลต่อการจัดอัดของเครื่องอัดไอล์ .....	52
5.2.7	เปรียบเทียบความต้องการพลังงานสุทธิระหว่างวัสดุจัดอัดไอล์แบบ สองขั้นตอนและวัสดุจัดอัดไอล์แบบขั้นตอนเดียว .....	52
5.2.8	การวิเคราะห์เชิงทฤษฎีสำหรับความต้องการพลังงานสุทธิใน รูปแบบระหว่างระบบจัดอัดไอล์แบบสองขั้นตอน และระบบจัดอัดไอล์แบบขั้นตอนเดียว .....	56
5.2.9	สัดส่วนความต้องการพลังงานสุทธิระหว่างระบบจัดอัดไอล์แบบ สองขั้นตอนและวัสดุจัดอัดไอล์แบบขั้นตอนเดียว .....	58
5.3	สรุปผลการศึกษาวิจัย .....	61
<b>6</b>	<b>การนำผลวิจัยมาประยุกต์ใช้งานและข้อเสนอแนะ .....</b>	<b>63</b>
6.1	การนำผลวิจัยมาประยุกต์ใช้งาน .....	63
6.2	พารามิเตอร์ออกแบบของเครื่องแยกเปลี่ยน ความร้อนและขดลวดความร้อน .....	63
6.3	พารามิเตอร์ออกแบบของเครื่องแยกเปลี่ยนความร้อนและขดลวด ความร้อนของตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย .....	64
6.4	เครื่องแยกเปลี่ยนความร้อนสำหรับประยุกต์ใช้งานจริง .....	66
6.5	พารามิเตอร์ออกแบบของเครื่องแยกเปลี่ยน ความร้อนสำหรับประยุกต์ใช้งานจริง .....	67
6.6	สรุปผลการศึกษาวิจัย .....	70
6.7	ข้อเสนอแนะ .....	72
	รายการอ้างอิง .....	73

## สารบัญ (ต่อ)

หน้า

### ภาคผนวก

ภาคผนวก ก.	เงื่อนไขและข้อกำหนดสำหรับกระบวนการ ผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์แบบบรรจุร้อน .....	74
ภาคผนวก ข.	ข้อกำหนดของกรณีศึกษาและตัวอย่างการคำนวณของกรณีศึกษา.....	77
ภาคผนวก ค.	ฐานข้อมูลการออกแบบสำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน (วัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน โดยอาศัยแฟลชแทงค์ และวัสดุจกรอัด ไอแบบแคสเกเดอุดมคติ).....	91
ภาคผนวก ง.	ฐานข้อมูลการออกแบบสำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบแคสเกเดจริง .....	117
ภาคผนวก จ.	โปรแกรมออพติไมเซชัน .....	143
ภาคผนวก ฉ.	บทความที่ได้รับการตีพิมพ์เผยแพร่ .....	149
ประวัติผู้เขียน .....		157

## สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
5.1 ข้อกำหนดสภาระทางเทอร์โมไนมิกส์ของสารทำความเย็น .....	41
5.2 ข้อกำหนดสำหรับกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์แบบบรรจุร้อน .....	42
5.3 ข้อกำหนดของกระบวนการทำความร้อนและกระบวนการทำความเย็น .....	43
5.4 ตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย .....	44
5.5 ข้อกำหนดของวัสดุจัดอัดໄโอแบบสองขั้นตอน .....	53
5.6 ข้อกำหนดของวัสดุจัดอัดໄโอแบบขั้นตอนเดียว 1 .....	53
5.7 ข้อกำหนดของวัสดุจัดอัดໄโอแบบขั้นตอนเดียว 2 .....	54
6.1 ตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย .....	65
6.2 ข้อกำหนดของกระบวนการทำความร้อนและกระบวนการทำความเย็น .....	65
6.3 พารามิเตอร์ออกแบบเครื่องแยกเปลี่ยนความร้อนและความชื้นคงความร้อน .....	66
6.4 สรุปสมมติฐานและพารามิเตอร์ออกแบบเครื่องทำระเหย ในวัสดุจัดความดันต่ำสำหรับประยุกต์ใช้งานจริง .....	71
ก.1 ข้อกำหนดสภาระทางเทอร์โมไนมิกส์ของสารทำความเย็น .....	75
ก.2 ข้อกำหนดสำหรับกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์แบบบรรจุร้อน .....	75
ก.3 ข้อกำหนดของกระบวนการทำความร้อนและกระบวนการทำความเย็น .....	76
ก.1 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 1 .....	78
ก.2 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 2 .....	78
ก.3 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 3 .....	79
ก.4 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 4 .....	79
ก.5 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 5 .....	79
ก.6 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 6 .....	80
ก.7 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 7 .....	80
ก.8 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 8 .....	80
ก.9 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 9 .....	81
ก.10 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 10 .....	81

## สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
ข.11 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 11.....	81
ข.12 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 12.....	82
ข.13 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 13.....	82
ข.14 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 14.....	82
ข.15 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 15.....	83
ข.16 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 16.....	83
ข.17 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 17.....	83
ข.18 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 18.....	84
ข.19 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 19.....	84
ข.20 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 20.....	84
ข.21 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 21.....	85
ข.22 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 22.....	85
ข.23 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 23.....	85
ข.24 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 24.....	86
ข.25 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 25.....	86
ข.26 สภาพทางเทอร์โมไดนามิกส์ออกแบบของข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 1 .....	87
ค.1 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 1 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน .....	92
ค.2 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 2 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน .....	93
ค.3 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 3 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน .....	94
ค.4 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 4 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน .....	95
ค.5 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 5 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน .....	96
ค.6 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 6 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน .....	97
ค.7 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 7 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน .....	98
ค.8 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 8 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน .....	99
ค.9 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 9 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน .....	100
ค.10 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 10 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน .....	101

## สารบัญตาราง (ต่อ)

สารบัญตาราง (ต่อ)

# สารบัญ

รูปที่	หน้า
2.1 กระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไทรซ์แบบบรรจุร้อน .....	6
2.2 ขั้นตอนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไทรซ์เทียบต่อช่วงเวลาแต่ละวัน .....	7
2.3 ระบบทำความเย็นแบบอัดไอลอยแบบขั้นตอนเดียว.....	8
2.4 เส้นกระบวนการบนแผนภาพความดัน-อ่อนทางปี.....	9
2.5 วัสดุจกรอัดไอลอยแบบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ .....	11
2.6 เส้นกระบวนการของวัสดุจกรอัดไอลอยแบบสองขั้นตอนโดย อาศัยแฟลชแทงค์บนแผนภาพความดัน-อ่อนทางปี.....	11
2.7 วัสดุจกรอัดไอลอยแบบแคสเคดอุดมคติ .....	12
2.8 เส้นกระบวนการของวัสดุจกรอัดไอลอยแบบแคสเคด อุดมคติบนแผนภาพความดัน-อ่อนทางปี.....	13
2.9 วัสดุจกรอัดไอลอยแบบแคสเคดจิง .....	14
2.10 เส้นกระบวนการของวัสดุจกรอัดไอลอยแบบแคสเคดจิง บนแผนภาพความดัน-อ่อนทางปี.....	14
3.1 สร้างสมการสองตัวแปรซึ่งเป็นฟังก์ชันของอุณหภูมิ สารทำความเย็นบนแผนภาพความดัน-อ่อนทางปี .....	19
3.2 ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นจาก กระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่ .....	19
3.3 ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นจาก กระบวนการถ่ายความร้อนที่ความดันคงที่ .....	20
3.4 สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของเครื่องทำความเย็น .....	21
3.5 สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของปั๊มความร้อน .....	22
3.6 วัสดุจกรอัดไอลอยสองขั้นตอนแบบอาศัยแฟลชแทงค์ใน กระบวนการพาสเจอร์ไทรซ์แบบบรรจุร้อน .....	24
3.7 สมดุลมวลและสมดุลพลังงานระบบแฟลชแทงค์ .....	24
3.8 สมดุลพลังงานเครื่องทำระเหยในวัสดุจกรความดันต่ำ.....	25

## สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่	หน้า
3.9 วัสดุจัดอัดไอล์แบบแคสเกดอุดมคติในกระบวนการ พาสเจอร์ไฮชั่นแบบบรรจุร้อน .....	27
3.10 สมดุลพลังงานเครื่องแยกเปลี่ยนความร้อนกลาง วัสดุจัดของวัสดุจัดอัดไอล์แบบแคสเกดอุดมคติ .....	27
3.11 เปรียบเทียบความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น $q_E$ ระหว่าง ค่าอ้างอิงและค่าจากแบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์ .....	29
3.12 เปรียบเทียบความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น $q_C$ ระหว่าง ค่าอ้างอิงและค่าจากแบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์ .....	30
3.13 เปรียบเทียบสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของเครื่องทำความเย็น $COP_R$ ระหว่าง ค่าอ้างอิงและค่าจากแบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์ .....	30
3.14 เปรียบเทียบสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของปั๊มความร้อน $COP_{HP}$ ระหว่าง ค่าอ้างอิงและค่าจากแบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์ .....	31
3.15 วัสดุจัดอัดไอล์แบบแคสเกดจริงในกระบวนการพาสเจอร์ไฮชั่นแบบบรรจุร้อน .....	32
3.16 สมดุลพลังงานเครื่องแยกเปลี่ยนความร้อนกลางวัสดุจัด .....	32
4.1 การแก้ปัญหาค่าตัวสุดสองตัวแปรคู่ระหว่างน้ำที่ใช้ในการผลิตทิชเชอร์ช .....	39
5.1 กราฟแสดงเส้นความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันคงที่ กับอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดและอุณหภูมิกลั่นตัว .....	45
5.2 กราฟแสดงความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันกับอุณหภูมิกลั่นตัว ที่อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดระหว่าง $20^{\circ}\text{C} - 60^{\circ}\text{C}$ .....	46
5.3 กราฟแสดงความต้องการพลังงานต่อวันกับอุณหภูมิ กลั่นตัวที่อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัด $44^{\circ}\text{C}$ .....	47
5.4 กราฟแสดงความต้องการพลังงานต่อวันกับอุณหภูมิ กลั่นตัวที่อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัด $20^{\circ}\text{C}$ .....	47
5.5 กราฟแสดงความต้องการพลังงานต่อวันกับอุณหภูมิ กลั่นตัวที่อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัด $60^{\circ}\text{C}$ .....	48
5.6 กระบวนการอัดจริงที่มีประสิทธิภาพการอัดแบบไอล์เซนโทรปิกเท่ากับ 76.92%.....	50
5.7 กระบวนการอัดจริงที่มีประสิทธิภาพการอัดแบบไอล์เซนโทรปิกเท่ากับ 62.50%.....	50

สารบัญรูป (ต่อ)

หน้า	๕๙
5.8  กราฟแสดงความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันของกระบวนการ อัดแบบไอโซนิโตรปิกและกระบวนการอัดจริง .....	51
5.9 เส้นกระบวนการอัดแบบไอโซนิโตรปิกและเส้นกระบวนการอัดจริง .....	51
5.10 การเปรียบเทียบความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันระหว่างวัสดุจักร อัดไอโซแบบสองขั้นตอนและวัสดุจักรอัดไอโซแบบขั้นตอนเดียว .....	54
5.11 ความต้องการพลังงานต่อวันของวัสดุจักรอัดไอโซแบบขั้นตอนเดียว 1 .....	55
5.12 ความต้องการพลังงานต่อวันของวัสดุจักรอัดไอโซแบบขั้นตอนเดียว 2 .....	55
5.13 ระบบอัดไอโซแบบสองขั้นตอน .....	57
5.14 ระบบอัดไอโซแบบขั้นตอนเดียว.....	58
5.15 แนวโน้มกลุ่มพารามิเตอร์สัดส่วนความต้องการพลังงานสุทธิ กับอุณหภูมิกลั่นตัว .....	60
5.16 แนวโน้มกลุ่มพารามิเตอร์สัดส่วนความต้องการพลังงานสุทธิ กับอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจักร .....	60
6.1 การแลกเปลี่ยนความร้อนสำหรับกระบวนการผลิตน้ำยาเชื้อไวรัส .....	68
6.2 (ก) เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่มีทิศทางการไหลแบบขวาง	
(ข) เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนแบบแผ่น .....	68

## คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ

$T_E$	อุณหภูมิระเหยของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันต่ำ
$T_C$	อุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันสูง
$T_i$	อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดของสารทำความเย็น
$T_i + \Delta T'$	อุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันต่ำ
$T_i - \Delta T''$	อุณหภูมิระเหยของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันสูง
$T_{m,in}$	อุณหภูมินมเท้า
$T_{m,out}$	อุณหภูมินมเย็นออก
$T_{m,ph}$	อุณหภูมินมทำความร้อนเบื้องต้น
$T'_{m,ph}$	อุณหภูมินมทำความร้อนเบื้องต้นสำหรับระบบอัดไอดีแบบสองขั้นตอน
$T''_{m,ph}$	อุณหภูมินมทำความร้อนเบื้องต้นสำหรับระบบอัดไอดีแบบขั้นตอนเดียว
$T_{m,hot}$	อุณหภูมินมร้อน
$T_{m,pc}$	อุณหภูมินมทำความเย็นเบื้องต้น
$\Delta T_{lm}$	ความแตกต่างอุณหภูมิเฉลี่ยเชิงลือกของเครื่องแอลกอเพลี่ยนความร้อน
$UA$	สัมประสิทธิ์การแอลกอเพลี่ยนความร้อนสุทธิและพื้นที่การถ่ายเทความร้อน
$\varepsilon$	ประสิทธิผลการแอลกอเพลี่ยนความร้อนสุทธิ
$\dot{m}_L$	อัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันต่ำ
$\dot{m}_H$	อัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันสูง
$\dot{m}_m$	อัตราการไหลโดยมวลของน้ำ
$C_p$	ความร้อนจำเพาะของน้ำ
$C_m$	ความชุความร้อนของน้ำ
$C_w$	ความชุความร้อนของน้ำ
$C_R$	ความชุความร้อนของสารทำความเย็น
$COP_R$	สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของเครื่องทำความเย็น
$COP_{HP}$	สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของปั๊มความร้อน
$\Delta h_{1 \rightarrow 2}$	พลังงานในกระบวนการอัดแบบไอดีเซนไทรปิกต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันต่ำ

## คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ (ต่อ)

$\Delta h_{3 \rightarrow 4}$	พลังงานในกระบวนการอัดแบบไอเซนไทรปิกต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจกรความดันสูง
$E_{net}$	ความต้องการพลังงานสุทธิ
$E_{LS}$	ความต้องการพลังงานการอัดแบบไอเซนไทรปิกในวัสดุจกรความดันต่ำ
$E_{HS}$	ความต้องการพลังงานการอัดแบบไอเซนไทรปิกในวัสดุจกรความดันสูง
$E_{heater}$	ความต้องการพลังงานความร้อนของบดลวดความร้อน
$\dot{W}_{net}$	กำลังงานสุทธิ
$\dot{W}_{1 \rightarrow 2}^{LS}$	กำลังงานในการอัดแบบไอเซนไทรปิกในวัสดุจกรความดันต่ำ
$\dot{W}_{3 \rightarrow 4}^{HS}$	กำลังงานในการอัดแบบไอเซนไทรปิกในวัสดุจกรความดันสูง
$\dot{W}_{heater}$	กำลังงานทางไฟฟ้าของบดลวดความร้อน
$t$	เวลาการผลิต
$\dot{Q}_E$	อัตราการถ่ายเทความร้อนที่เครื่องทำระเหย
$\dot{Q}_i$	อัตราการถ่ายเทความร้อนที่เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนกลางวัสดุจกร
$\dot{Q}_C$	อัตราการถ่ายเทความร้อนที่เครื่องควบแน่น
$\dot{Q}_{actual}$	อัตราการถ่ายเทความร้อนจริง
$\dot{Q}_{max,possible}$	อัตราการถ่ายเทความร้อนสูงสุดที่สามารถทำได้
$q_C$	ความร้อนในกระบวนการขายความร้อนที่ความดันคงที่ต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น
$q_E$	ความร้อนในกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่ต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น
$TC$	ค่าใช้จ่ายสุทธิของระบบทำความเย็นแบบอัดไอขั้นตอนเดียว
$IC$	ค่าลงทุนเริ่มต้นของระบบทำความเย็นแบบอัดไอขั้นตอนเดียว
$OC$	ค่าใช้จ่ายค่าน้ำพลังงานของระบบทำความเย็นแบบอัดไอขั้นตอนเดียว
$comp$	เครื่องอัดไอ
$E$	เครื่องทำระเหย
$C$	เครื่องควบแน่น
$CF$	เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่มีทิศทางการไหลแบบขวาง
$P$	เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนแบบแผ่น

## คำอธิบายสัญลักษณ์และคำย่อ (ต่อ)

<i>i</i>	เครื่องแยกเปลี่ยนความร้อนกลางวัสดุจัด
<i>k</i>	เครื่องแยกเปลี่ยนความร้อนได้ ๆ
<i>Heater</i>	ขดลวดความร้อน
<i>HX</i>	เครื่องแยกเปลี่ยนความร้อนแบบรีเจน
<i>HS</i>	วัสดุจัดความดันสูง
<i>LS</i>	วัสดุจัดความดันต่ำ
<i>TS</i>	การอัดไออกแบบสองชั้นตอน
<i>SS</i>	การอัดไออกแบบชั้นตอนเดียว
<i>A6</i>	กระบวนการเก็บบรรจุน้ำหนักกลุ่ม A
<i>B2</i>	กระบวนการเก็บรักษาอุณหภูมิกลุ่ม B
<i>B7</i>	กระบวนการเก็บบรรจุน้ำหนักกลุ่ม B

## บทที่ 1

### บทนำ

#### 1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของปั๊มห่า

กระบวนการพาสเจอร์ไฮซ์นแบบบรรจุร้อนมีความต้องการทำความร้อนที่อุณหภูมิสูงสำหรับกระบวนการพาสเจอร์ไฮซ์ และมีความต้องการความเย็นที่อุณหภูมิต่ำสำหรับกระบวนการเก็บรักษาในน้ำมันดินและกระบวนการทำความเย็นเพื่อการเก็บบรรจุ โดยทั่วไปจะประยุกต์หลักการของวัสดุกรองอัดไออกซ์นตอนเดียว ซึ่งอาศัยกระบวนการรับความร้อนเพื่อทำความเย็นที่อุณหภูมิต่ำเป็นหลักและอาศัยขดลวดความร้อนเพื่อการทำความร้อน เนื่องจากอุณหภูมน้ำมันสูงสุดที่ต้องการในการทำความร้อนและอุณหภูมน้ำมันต่ำสุดที่ต้องการในการทำความเย็นมีความแตกต่างกันมาก จึงทำให้ระบบอัดไออกซ์แบบสองชั้นตอนเดียวไม่เหมาะสมสมด้วยเหตุผล 2 ประการคือ จุดความสามารถในการอัดของเครื่องอัดไออกซ์ในปัจจุบัน และในช่วงอุณหภูมิของสารทำความเย็นต่ำสุดและอุณหภูมิของสารทำความเย็นสูงสุดมีช่วงอุณหภูมิกว้างมาก จะทำให้เครื่องอัดไออกซ์ต้องการพลังงานต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นที่ค่อนข้างมากจึงส่งผลให้ไม่ประหยัดพลังงาน สามารถแก้ปัญหาโดยการประยุกต์หลักการของวัสดุกรองอัดไออกซ์สองชั้นตอน (Two Stage Vapor Compression Cycle) ซึ่งโดยทั่วไปจะมีวัตถุประสงค์เพื่อการทำความเย็นที่อุณหภูมิต่ำมาก

ดังนั้นการศึกษาวิจัยนี้จะนำเสนอแนวทางการประยุกต์หลักการของวัสดุกรองอัดไออกซ์สองชั้นตอนที่มีวัตถุประสงค์เพื่อการทำความร้อนที่อุณหภูมิสูงและทำความเย็นที่อุณหภูมิต่ำ ซึ่งประกอบด้วย วัสดุกรองอัดไออกซ์สองชั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ วัสดุกรองอัดไออกซ์แบบแคสเคดอุดมคติ และวัสดุกรองอัดไออกซ์แบบแคสเคดจริงสำหรับกระบวนการผลิตน้ำพาสเจอร์ไฮซ์แบบบรรจุร้อน

#### 1.2 วัตถุประสงค์ของการศึกษาวิจัย

1. เพื่อนำเสนอวิธีการสร้างแบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์ในรูปแบบของความต้องการพลังงานสูงซึ่งประกอบด้วยพลังงานของระบบการทำความเย็นแบบอัดไออกซ์สองชั้นตอนและพลังงานความร้อนของขดลวดความร้อน

2. เพื่อสร้างฐานข้อมูลสำหรับเป็นแนวทางที่เหมาะสมในการออกแบบระบบการทำความเย็นแบบอัดไออกซ์สองชั้นตอนในกระบวนการผลิตน้ำพาสเจอร์ไฮซ์ ภายใต้เงื่อนไขและข้อกำหนดของการออกแบบต่างๆ

### 1.3 ขอบเขตของการศึกษาวิจัย

1. ทำการศึกษาความต้องการการใช้พลังงานของระบบการทำความเย็นและระบบทำความร้อนสำหรับกระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไฮซ์ ภายใต้สภาพปัจจัยที่มีผลกระทบต่อการใช้พลังงานของระบบการทำความเย็นและระบบทำความร้อนสำหรับประเทศไทย

2. ทำการศึกษาวิจัยระบบการทำความเย็นแบบอัดไอส่องขันตอนสำหรับกระบวนการพาสเจอร์ไฮซ์ใน 2 หลักการดังนี้คือ วัฏจักรอัดไอส่องขันตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ (Flash tank) และวัฏจักรอัดไอแบบแคสเคด (Cascade Vapor Compression)

3. ทำการศึกษาภายในห้องวัฏจักรอัดไอมาตรฐาน (Standard Vapor-Compression Cycle) ของสารทำความเย็นชนิด R 134a

4. ทำการศึกษาความต้องการพลังงานที่สภาวะคงตัว (Steady State) ของระบบการทำความเย็นแบบอัดไอส่องขันตอนและพลังงานความร้อนของขาดความร้อน จากการวิเคราะห์ตัวแปรอิสระดังต่อไปนี้ อุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็นในวัฏจักรความดันต่ำ อุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นในวัฏจักรความดันสูง อุณหภูมิสารทำความเย็นระหว่างกลางวัฏจักร อัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัฏจักรความดันต่ำ และอัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัฏจักรความดันสูง

### 1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

1. ได้วิธีการสร้างสมการทางเทอร์โมไดนามิกส์ในรูปแบบของความต้องการพลังงานสุทธิซึ่งประกอบด้วยพลังงานของกระบวนการทำความเย็นแบบอัดไอส่องขันตอนและพลังงานความร้อนของขาดความร้อน

2. ได้สภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่คิดว่าจะสุด สำหรับการออกแบบระบบการทำความเย็นแบบอัดไอส่องขันตอนในกระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไฮซ์แบบบรรจุร้อน

3. ได้ฐานข้อมูลสำหรับอ้างอิงหรือเสนอแนะแก่ผู้ออกแบบระบบการทำความเย็นแบบอัดไอส่องขันตอนในกระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไฮซ์แบบบรรจุร้อน ภายใต้เงื่อนไขและข้อกำหนดของการออกแบบต่าง ๆ

### 1.5 การจัดทำฐานเรียนรู้วิทยานิพนธ์

วิทยานิพนธ์นี้ประกอบด้วย 6 บท 6 ภาคผนวก ซึ่งมีรายละเอียดโดยย่อดังนี้

**บทที่ 1** บทนำกล่าวถึงความสำคัญของปัญหา วัตถุประสงค์ของการศึกษาวิจัย ขอบเขตของการศึกษาวิจัย และประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับจากศึกษาวิจัยนี้

**บทที่ 2** กล่าวถึงทฤษฎีพื้นฐานที่เกี่ยวกับกระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไซซ์แบบบรรจุร้อน ความต้องการผลังงานในกระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไซซ์ วัสดุจัดอัดไอแบบขั้นตอนเดียว และวัสดุจัดอัดไอแบบสองขั้นตอน และงานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการศึกษาวิจัยนี้

**บทที่ 3** กล่าวถึงวิธีการสร้างแบบจำลองทางเหอร์โนไดนามิกส์สำหรับระบบการทำความเย็นแบบอัดไอสองขั้นตอนในกระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไซซ์แบบบรรจุร้อน

**บทที่ 4** กล่าวถึงการออพติไมเซชันและวิธีการออพติไมเซชันที่เหมาะสมกับปัญหา ออพติไมเซชันสำหรับการศึกษาวิจัย

**บทที่ 5** สรุปและวิเคราะห์ผลการออพติไมเซชันจากการณีศึกษา

**บทที่ 6** การนำผลวิจัยมาประยุกต์ใช้งานและข้อเสนอแนะสำหรับการศึกษาวิจัยต่อไป

## บทที่ 2

### ปริทัศน์วรรณกรรมและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

เนื่องจากกระบวนการพาสเจอร์ไซซ์แบบบรรจุร้อนมีความต้องการพลังงานสำหรับการทำความร้อนที่อุณหภูมิสูงและทำความเย็นที่อุณหภูมิต่ำ จึงมีแนวคิดที่จะประยุกต์ใช้หลักการของวัสดุกรอัดไออกแบบสองขั้นตอนเพื่อแก้ไขข้อจำกัดของวัสดุกรอัดไออกแบบขั้นตอนเดียว วัสดุกรอัดไออกแบบสองขั้นตอนที่จะทำการศึกษาประกอบด้วย 2 หลักการคือ วัสดุกรอัดไออกแบบสองขั้นตอน โดยอาศัยแฟลชแทงค์และวัสดุกรอัดไออกแบบแคสเกด การศึกษาวิจัยนี้จะนำเสนอแนวทางการนำความร้อนจากการทำความร้อนของระบบอัดไออกแบบสองขั้นตอนในกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไซซ์แบบบรรจุร้อนเพื่อการประยุกต์พลังงาน

ในบทนี้จะกล่าวถึงทฤษฎีพื้นฐานเกี่ยวกับกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไซซ์แบบบรรจุร้อน ความต้องการพลังงานในกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไซซ์ วัสดุกรอัดไออกแบบขั้นตอนเดียวและวัสดุกรอัดไออกแบบสองขั้นตอน และงานวิจัยที่เกี่ยวข้องกับการศึกษาวิจัยนี้

#### 2.1 กระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไซซ์แบบบรรจุร้อน

กระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไซซ์แบบบรรจุร้อนในประเทศไทยโดยทั่วไป จะมีขั้นตอนการผลิตดังแสดงในรูปที่ 1.1 โดยเริ่มต้นจากโรงงานรับน้ำนมดิบจากฟาร์มโคนมใน 2 ช่วงเวลาของแต่ละวัน คือ รับน้ำนมดิบบางส่วนในช่วงเช้าและทำการผลิตทันที และรับน้ำนมดิบบางส่วนในช่วงบ่ายและเก็บรักษาคุณภาพน้ำนมดิบด้วยการทำความเย็นเพื่อทำการผลิตในช่วงบ่ายของวันรุ่งขึ้น ดังนั้นมีอัตราจากช่วงเวลาของการรับน้ำนมดิบของโรงงานจึงสามารถแบ่งน้ำนมได้ 2 กลุ่มคือ

1. น้ำนมกลุ่ม A หมายถึง กลุ่มของน้ำนมดิบที่โรงงานได้รับในช่วงเช้าและทำการผลิตทันที
2. น้ำนมกลุ่ม B หมายถึง กลุ่มของน้ำนมดิบที่โรงงานได้รับในช่วงบ่ายและเก็บรักษาคุณภาพน้ำนมดิบด้วยการทำความเย็นเพื่อทำการผลิตในช่วงบ่ายของวันรุ่งขึ้น

##### 2.1.1 กระบวนการผลิตของน้ำนมกลุ่ม A

กระบวนการผลิตของน้ำนมกลุ่ม A สามารถสรุปเป็น 7 ขั้นตอน พ่อสังเขปดังนี้

ขั้นตอน A1 นำน้ำนมเข้าสู่โรงงานในช่วงเช้าของวันผลิต

ขั้นตอน A2 ผ่านกระบวนการพาสเจอร์ไซซ์

ขั้นตอน A3 ผ่านกระบวนการการโซโนมิไนส์ เพื่อทำให้น้ำนมและไขมันในน้ำนมเป็นเนื้อเดียวกัน

ขั้นตอน A4 บรรจุเข้าบรรจุผลิตภัณฑ์ และตรวจสอบคุณภาพของการบรรจุ

ขั้นตอน A5 การลดอุณหภูมิเบื้องต้น โดยการคายความร้อนให้กับน้ำประปา

ขั้นตอน A6 ทำความสะอาดเพื่อการเก็บบรรจุ

ขั้นตอน A7 เก็บรักษาในตู้แช่ เพื่อรอการจำหน่าย

### 2.1.2 กระบวนการผลิตของน้ำนมกลุ่ม B

กระบวนการผลิตของน้ำนมกลุ่ม B สามารถสรุปขั้นตอนของการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์ เป็น 8 ขั้นตอน พoSัง볍ดังนี้

ขั้นตอน B1 นำนมเข้าสู่โรงงานในช่วงบ่ายของวันก่อนผลิต

ขั้นตอน B2 ผ่านกระบวนการเก็บรักษาคุณภาพน้ำนมดินด้วยการทำความเย็น

ขั้นตอน B3 ผ่านกระบวนการพาสเจอร์ไรซ์ในช่วงบ่ายของวันผลิต

ขั้นตอน B4 ผ่านกระบวนการโซโนมิไนส์ เพื่อทำให้น้ำนมและไขมันในน้ำนมเป็น

เนื้อเดียวกัน

ขั้นตอน B5 บรรจุเข้าบรรจุผลิตภัณฑ์ และตรวจสอบคุณภาพของการบรรจุ

ขั้นตอน B6 การลดอุณหภูมิเบื้องต้น โดยการคายความร้อนให้กับน้ำประปา

ขั้นตอน B7 ทำความสะอาดเพื่อการเก็บบรรจุ

ขั้นตอน B8 เก็บรักษาในตู้แช่ เพื่อรอการจำหน่าย

## 2.2 ความต้องการพลังงานในกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์แบบบรรจุร้อน

จากขั้นตอนการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์ของน้ำนมทั้งสองกลุ่มพบว่า กระบวนการทำความเย็น และกระบวนการทำความร้อนเป็นกระบวนการสำคัญของการใช้พลังงานสำหรับกระบวนการผลิตดังนี้

### 2.2.1 กระบวนการทำความเย็น

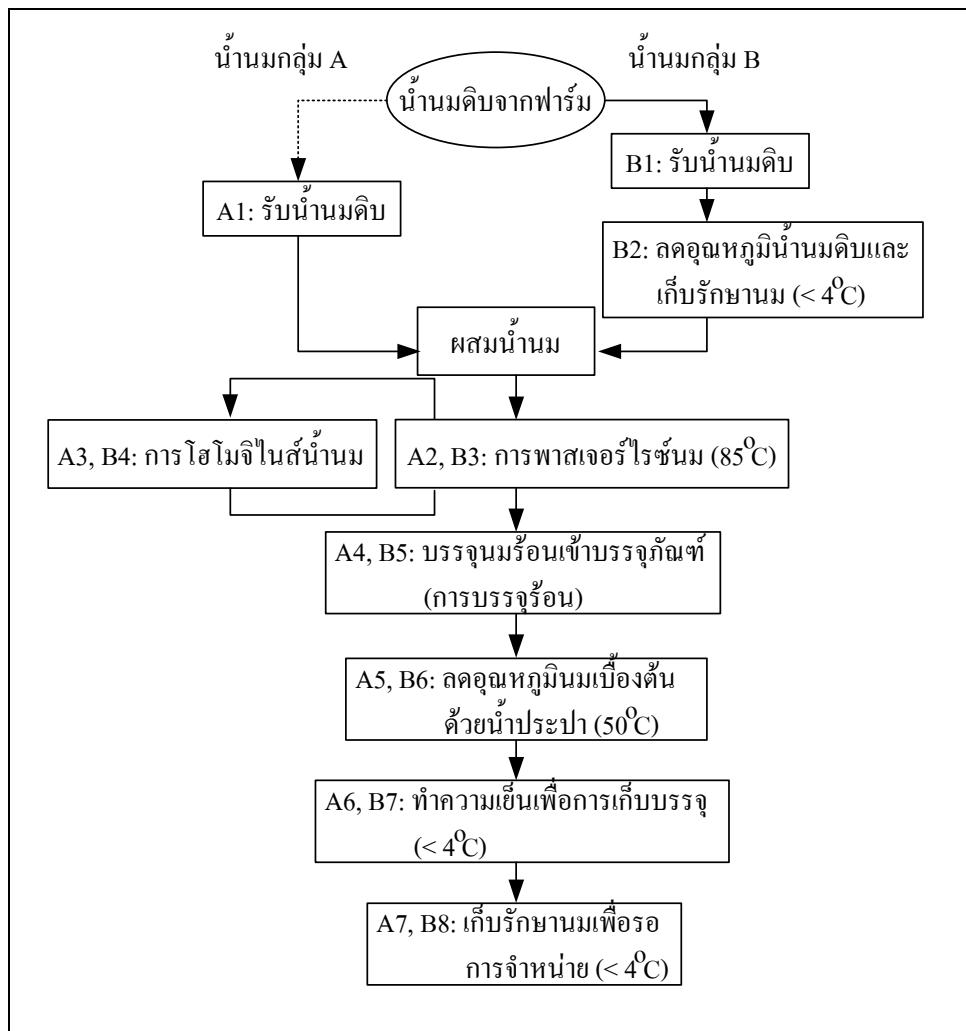
กระบวนการทำความเย็นของน้ำนมทั้งสองกลุ่มประกอบด้วยกระบวนการดังต่อไปนี้

1. กระบวนการเก็บรักษาคุณภาพน้ำนมดินด้วยการทำความเย็น (กระบวนการ B2) คือ การทำความเย็นโดยลดอุณหภูมิน้ำนมเริ่มต้นประมาณ  $35^{\circ}\text{C}$  เป็น  $4^{\circ}\text{C}$  ภายในเวลาประมาณ 2 ชั่วโมง และเก็บรักษาที่อุณหภูมิคงที่  $4^{\circ}\text{C}$

2. กระบวนการทำความเย็นเพื่อการเก็บบรรจุ (กระบวนการ A6 และ B7) คือ การทำความเย็นภายในเวลาหลังจากการลดอุณหภูมิเบื้องต้น (กระบวนการ A5 และ B6) โดยลดอุณหภูมน้ำนมเริ่มต้นประมาณ  $50^{\circ}\text{C}$  เป็น  $4^{\circ}\text{C}$  และเก็บรักษาในตู้แช่เพื่อรอการจำหน่าย

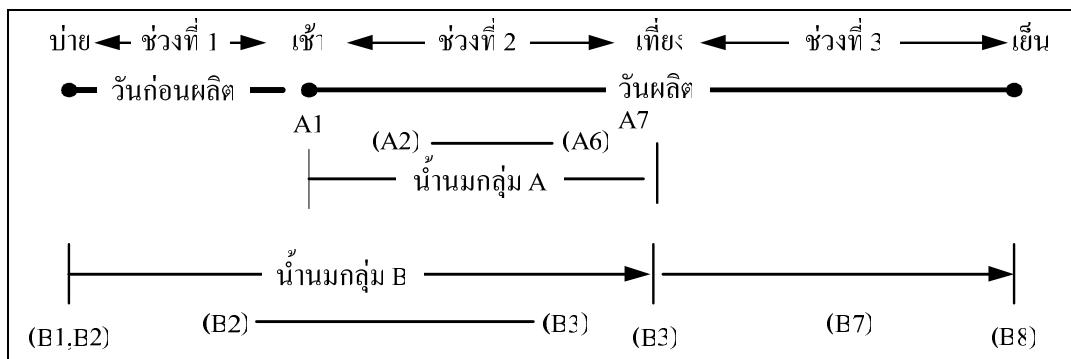
### 2.2.2 กระบวนการทำความร้อน

กระบวนการทำความร้อนของน้ำนมทั้งสองกลุ่มคือ กระบวนการพาสเจอร์ไรซ์ (กระบวนการ A2 และ B3) คือ การทำความร้อนโดยทำให้น้ำนมมีอุณหภูมิประมาณ  $85^{\circ}\text{C}$



รูปที่ 2.1 กระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์แบบบรรจุร้อน

จากรูปที่ 2.2 แสดงขั้นตอนของกระบวนการผลิตน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B เทียบต่อช่วงเวลาแต่ละวันของการดำเนินการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์



รูปที่ 2.2 ขั้นตอนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไทรซ์เทียบต่อช่วงเวลาแต่ละวัน

### 2.3 วัสดุจัดอัดไอแบบขั้นตอนเดียว

จากการศึกษาขั้นตอนของกระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไทรซ์แบบบรรจุร้อนพบว่า มีความต้องการความร้อนที่อุณหภูมิสูงสำหรับกระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไทรซ์และมีความต้องการความเย็นที่อุณหภูมิต่ำสำหรับกระบวนการทำความเย็นเพื่อการเก็บบรรจุและสำหรับกระบวนการทำความเย็นเพื่อการเก็บรักษาคุณภาพน้ำมันดิน โดยทั่วไปจะประยุกต์หลักการทำความเย็นแบบอัดไอมาใช้ ซึ่งอาศัยกระบวนการรับความร้อนเพื่อทำความเย็นที่อุณหภูมิต่ำเป็นหลักและอาศัยขดลวดความร้อนเพื่อการทำความร้อน

#### 2.3.1 ระบบทำความเย็นแบบอัดไอ

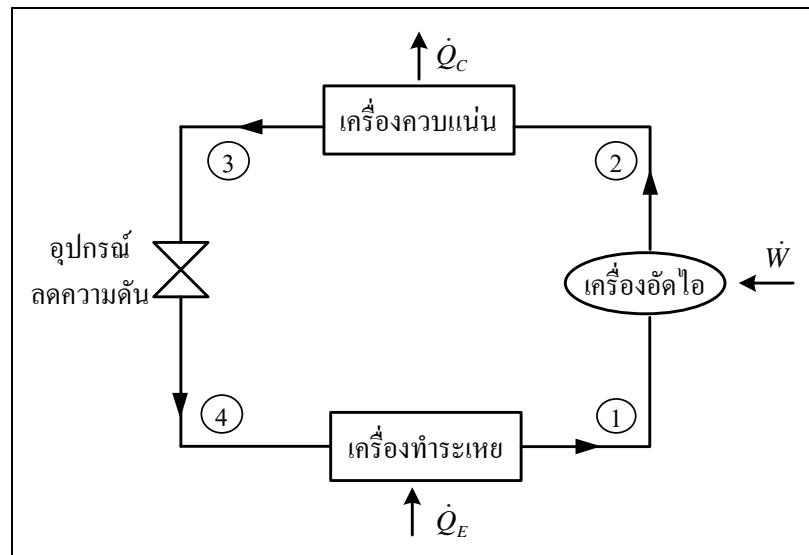
ระบบทำความเย็นแบบอัดไอ (Vapor Compression System) รูปที่ 2.3 จะอาศัยหลักการอัดไอของไนโตรเจน (Working Fluid) ซึ่งเรียกว่าไนโตรเจนทำงานว่าสารทำความเย็น (Refrigerant) ไนโตรเจนในระบบเป็นวัสดุจัดอัดไอ (Vapor Compression Cycle) โดยวัสดุจัดอัดไอพื้นฐาน เรียกว่าวัสดุจัดอัดไอแบบขั้นตอนเดียว (Single Stage Vapor Compression Cycle) ซึ่งมีอุปกรณ์สำคัญ 4 อุปกรณ์ ดังนี้

1. เครื่องอัดไอ (Compressor) เป็นอุปกรณ์ที่ทำหน้าที่อัดไอของสารทำความเย็น ทำให้สารทำความเย็นในสภาพเป็นไอที่มีความดันต่ำเปลี่ยนเป็นไอที่มีความดันสูงและมีอุณหภูมิสูง

2. เครื่องควบแน่น (Condenser) เป็นอุปกรณ์ที่ทำหน้าที่ແเกปลดความร้อนที่ความดันคงที่ระหว่างสารทำความเย็นและแหล่งรับความร้อนที่อุณหภูมิสูง ทำให้สารทำความเย็นในสภาพเป็นไอที่มีความดันสูงและมีอุณหภูมิสูงเปลี่ยนสภาพเป็นของเหลวอีกด้วย

3. อุปกรณ์ลดความดัน (Expansion Device) เป็นอุปกรณ์ที่ทำหน้าที่ควบคุมสารทำความเย็นที่มีความดันสูงให้มีความดันลดลงไปสู่ความดันต่ำ ทำให้สารทำความเย็นในสภาพของเหลวอีกด้วยที่มีความดันสูงเปลี่ยนสภาพเป็นของเหลวที่มีความดันต่ำ

4. เครื่องทำระเหย (Evaporator) เป็นอุปกรณ์ที่ทำหน้าที่แยกเปลี่ยนความร้อนที่ความดันคงที่ระหว่างสารทำความเย็นและแหล่งให้ความร้อนที่อุณหภูมิต่ำซึ่งเรียกว่า พื้นที่ทำความเย็น ทำให้สารทำความเย็นในสภาวะของผสมเปลี่ยนสภาวะเป็นไอและให้ความเย็นในพื้นที่ทำความเย็น



รูปที่ 2.3 ระบบทำความเย็นแบบอัดไอน้ำแบบขั้นตอนเดียว

### 2.3.2 กระบวนการทางเทอร์โมไนมิกส์ของวัฏจักรอัดไอน้ำมาตรฐาน

จากหลักการทำงานของอุปกรณ์สำคัญ 4 อุปกรณ์ข้างต้น จะทำให้เกิดกระบวนการทางเทอร์โมไนมิกส์ 4 กระบวนการประกอบเป็นวัฏจักรอัดไอน้ำ ซึ่งสามารถแสดงเส้นกระบวนการของวัฏจักรอัดไอน้ำบนแผนภาพความดัน-เออนทาล皮 (P-h diagram) และในรูปที่ 2.4 สามารถอธิบายเส้นกระบวนการของวัฏจักรอัดไอน้ำมาตรฐาน (Standard Vapor Compression Cycle) ได้ดังนี้

1. กระบวนการ 1-2 เป็นกระบวนการอัดแบบไอเซนไทรปิก (Isentropic Compression) โดยอัดสารทำความเย็นในสภาวะไไออิ่มตัวที่ความดันต่ำเป็นสารทำความเย็นในสภาวะไออร้อนယวดยิ่งที่ความดันสูง ซึ่งงานในกระบวนการอัดแบบไอเซนไทรปิกต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นแสดงดังนี้

$$w = h_2 - h_1 \quad (2.1)$$

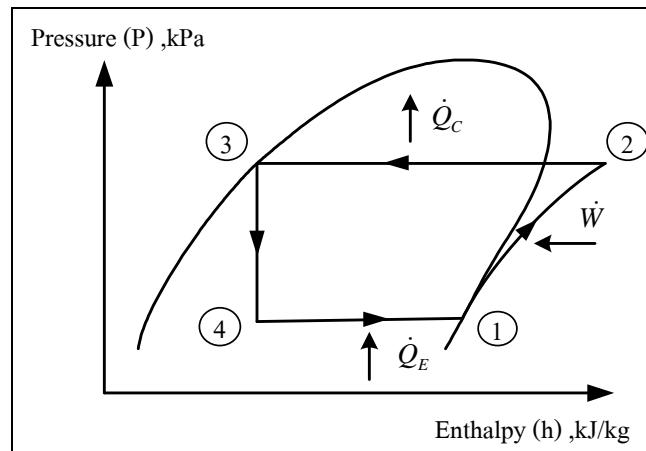
2. กระบวนการ 2-3 เป็นกระบวนการขยายความร้อนที่ความดันคงที่ โดยแยกเปลี่ยนความร้อนระหว่างสารทำความเย็นในสภาวะไออร้อนယวดยิ่งและแหล่งรับความร้อนที่อุณหภูมิสูง ทำให้

สารทำความเย็นในสภาวะไอ์ร้อนยอดยิ่งเปลี่ยนเป็นสภาวะของเหลวอีมตัว ซึ่งความร้อนในกระบวนการรายความร้อนที่ความดันคงที่ต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นแสดงดังนี้

$$q_c = h_3 - h_2 \quad (2.2)$$

3. กระบวนการ 3-4 เป็นกระบวนการลดความดันที่อ่อนทางปีกงที่ โดยการควบคุมสารทำความเย็นที่มีความดันสูง ให้มีความดันลดลงไปสู่ความดันต่ำ ทำให้สารทำความเย็นในสภาวะของเหลวอีมตัวที่มีความดันสูงเปลี่ยนสภาวะเป็นของผสมอีมตัวที่มีความดันต่ำ ในกระบวนการนี้สารทำความเย็นไม่มีการสูญเสียความร้อนและงาน ดังนั้นอ่อนทางปีกงของสารทำความเย็นตลอดกระบวนการจึงคงที่คือ

$$h_4 = h_3 \quad (2.3)$$



รูปที่ 2.4 เส้นกระบวนการบนแผนภาพความดัน-อ่อนทางปีกง

4. กระบวนการ 4-1 เป็นกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่ โดยแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างสารทำความเย็นในสภาวะของผสมและแหล่งให้ความร้อนที่อุณหภูมิต่ำ ทำให้สารทำความเย็นในสภาวะของผสมเปลี่ยนเป็นสภาวะไอ์อีมตัว ซึ่งความร้อนในกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่ต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นแสดงดังนี้

$$q_E = h_1 - h_4 \quad (2.4)$$

## 2.4 วัฏจักรอัดไอล์แบบสองขั้นตอน

เนื่องจากอุณหภูมิน้ำนมสูงสุดที่ต้องการในการทำความร้อนและอุณหภูมน้ำนมต่ำสุดที่ต้องการในการทำความเย็นมีความแตกต่างกันมาก จึงทำให้ระบบอัดไอล์แบบสองขั้นตอนเดียวไม่เหมาะสมด้วยเหตุผล 2 ประการคือ

1. จำกัดความสามารถในการอัดของเครื่องอัดไอล์ในปัจจุบัน เพื่อทำให้ได้อุณหภูมน้ำนมสูงสุด และอุณหภูมน้ำนมต่ำสุดที่ต้องการนั้นไม่สามารถทำได้จากการอัดไอล์เพียงขั้นตอนเดียว

2. ช่วงอุณหภูมิของสารทำความเย็นต่ำสุดและอุณหภูมิของสารทำความเย็นสูงสุดมีช่วงอุณหภูมิกว้างมาก จะทำให้เครื่องอัดไอล์ต้องการพลังงานต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นที่ค่อนข้างมาก จึงทำให้ไม่ประหัดพลังงาน

จากข้อจำกัดของระบบอัดไอล์แบบสองขั้นตอนเดียวข้างต้น สามารถแก้ปัญหาโดยการประยุกต์หลักการของวัฏจักรอัดไอล์แบบสองขั้นตอน (Two Stage Vapor Compression Cycle) ซึ่งโดยทั่วไปมีวัตถุประสงค์เพื่อการทำความเย็นที่อุณหภูมิต่ำมาก การศึกษาวิจัยนี้จะนำเสนอแนวทางการประยุกต์หลักการของวัฏจักรอัดไอล์แบบสองขั้นตอนที่มีวัตถุประสงค์เพื่อการทำความร้อนที่อุณหภูมิสูงและทำความเย็นที่อุณหภูมิต่ำ ซึ่งประกอบด้วย 2 หลักการดังนี้

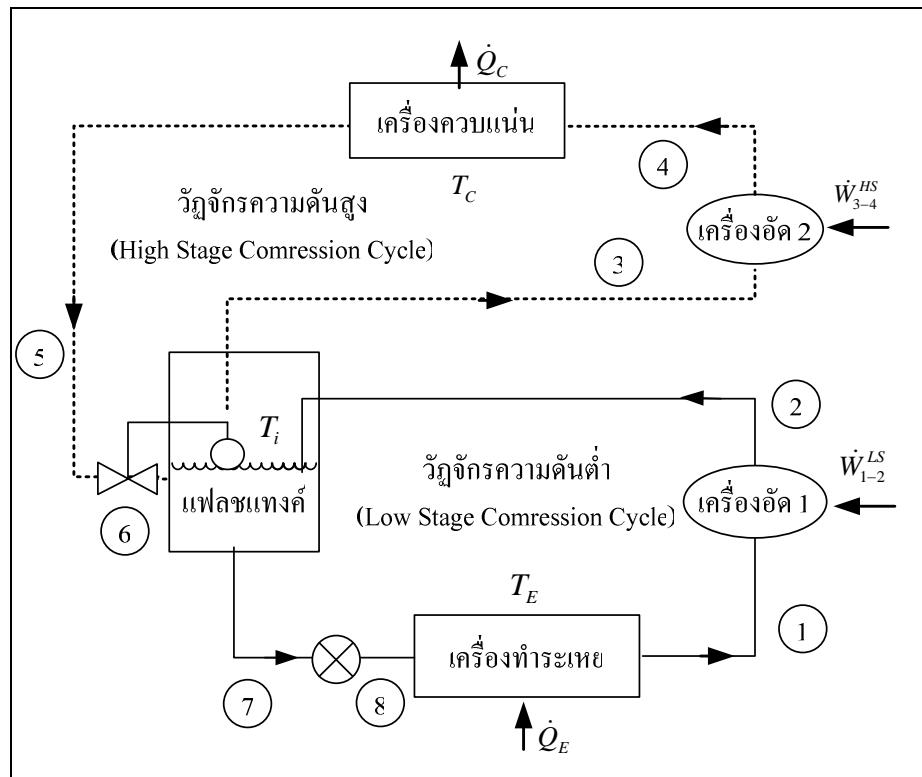
1. วัฏจักรอัดไอล์แบบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์
2. วัฏจักรอัดไอล์แบบแคสเคด

### 2.4.1 วัฏจักรอัดไอล์แบบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์

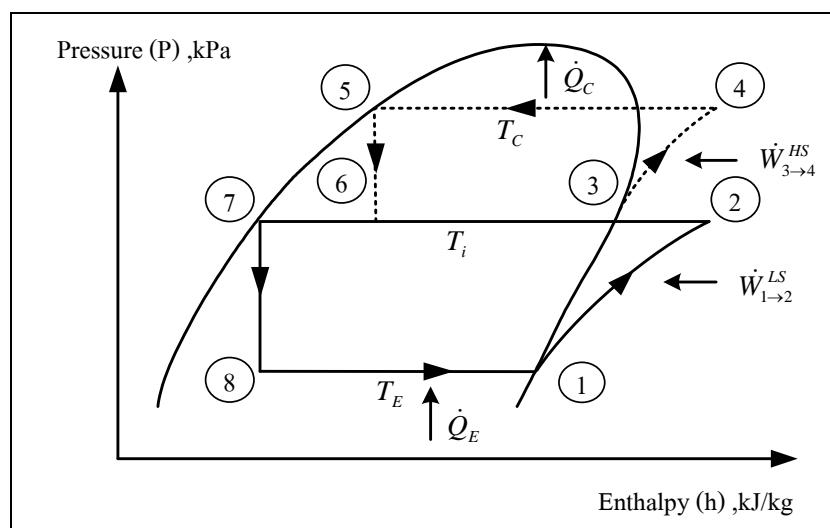
วัฏจักรอัดไอล์แบบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ประกอบด้วยวัฏจักรอัดไอล์แบบสองขั้นตอนเดียวสองวัฏจักรที่ต่ออนุกรมกันด้วยอุปกรณ์แฟลชแทงค์ (Flash Tank) แสดงในรูปที่ 2.5 ซึ่งทำหน้าที่แยกสารทำความเย็นในสถานะของเหลวอิ่มตัวที่ความดันสูงให้กับวัฏจักรความดันต่ำและสารทำความเย็นในสถานะไออิ่มตัวที่ความดันต่ำให้กับวัฏจักรความดันสูง สามารถแสดงเส้นกระบวนการของวัฏจักรอัดไอล์แบบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์บนแผนภาพความดัน-อุณหภูมิ (P-h diagram) แสดงในรูปที่ 2.6

### 2.4.2 วัฏจักรอัดไอล์แบบแคสเคด

วัฏจักรอัดไอล์แบบแคสเคดประกอบด้วยวัฏจักรอัดไอล์แบบสองขั้นตอนเดียวที่ต่ออนุกรมด้วยเครื่องแยกเปลี่ยนความร้อนกลางวัฏจักร ซึ่งทำหน้าที่แยกเปลี่ยนความร้อนระหว่างสารทำความเย็นที่อุณหภูมิต่ำในวัฏจักรความดันสูงกับสารทำความเย็นที่อุณหภูมิสูงในวัฏจักรความดันต่ำ วัฏจักรอัดไอล์แบบแคสเคดที่จะทำการศึกษาประกอบด้วย 2 วัฏจักรคือ

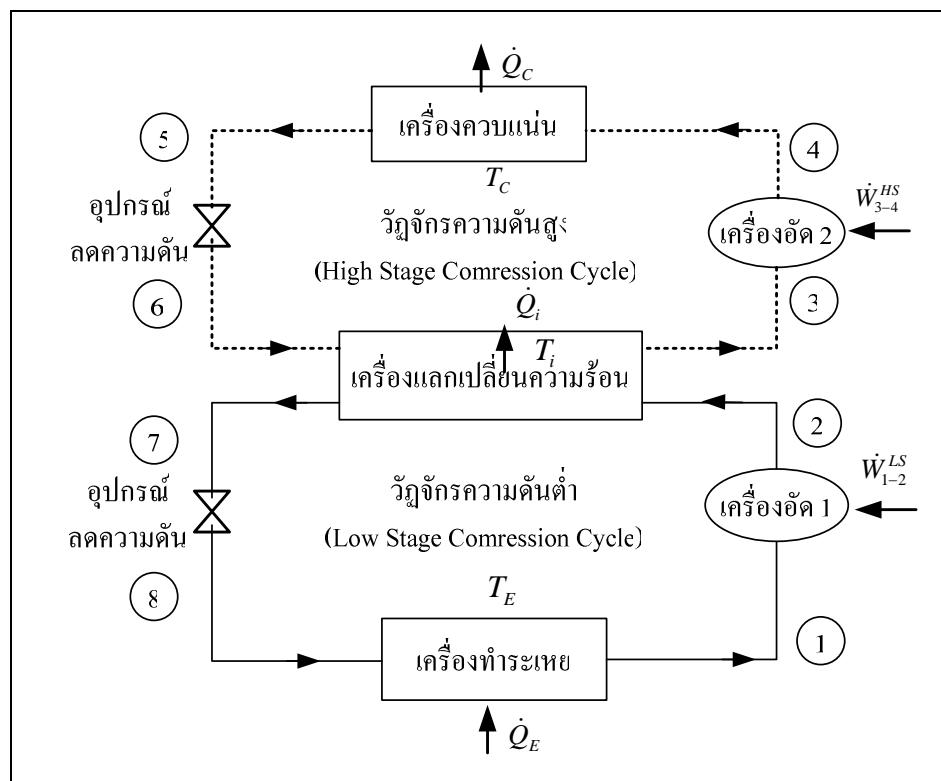


รูปที่ 2.5 วัฏจักรอัดไออกแบบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์



รูปที่ 2.6 เส้นกระบวนการของวัฏจักรอัดไออกแบบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์บนแผนภาพความดัน-อุณหภูมิ

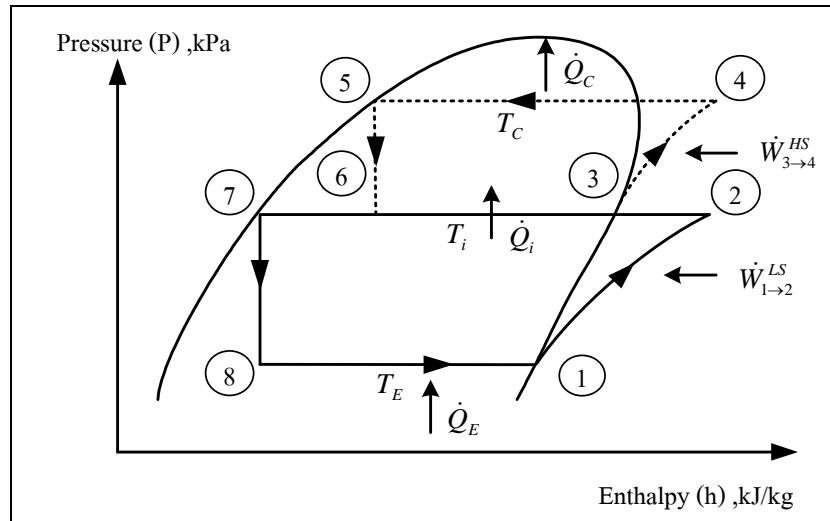
1. วัฏจักรอัดไอล์เบนแแกสเกดอุดมคติ คือ วัฏจักรอัดไอล์เบนแแกสเกดที่ไม่มีความแตกต่างระหว่างอุณหภูมิระหว่างวัฏจักรความดันสูงและอุณหภูมิกลับตัวของวัฏจักรความดันต่ำ ดังนั้นจึงเป็นวัฏจักรที่ไม่พิจารณาอิทธิพลของเครื่องແກตเปลี่ยนความร้อนกลางวัฏจักรภายใต้สภาวะการทำงานเดียวกัน แสดงในรูปที่ 2.7 สามารถแสดงเส้นกระบวนการของวัฏจักรอัดไอล์เบนแแกสเกดอุดมคติบนแผนภาพความดัน-อenton (P-h diagram) ในรูปที่ 2.8 การศึกษาวัฏจักรอัดไอล์เบนแแกสเกดอุดมคติ มีวัตถุประสงค์เพื่ออ้างอิงหรือเพื่อการเปรียบเทียบความต้องการพลังงานกับวัฏจักรอัดไอล์เบนแแกสเกดจริง เนื่องจากความต้องการพลังงานของวัฏจักรอัดไอล์เบนแแกสเกดอุดมคติมีแนวโน้มน้อยที่สุด



รูปที่ 2.7 วัฏจักรอัดไอล์เบนแแกสเกดอุดมคติ

2. วัฏจักรอัดไอล์เบนแแกสเกดจริง คือ วัฏจักรอัดไอล์เบนแแกสเกดที่พิจารณาไม่ประสิทธิภาพ การແກตเปลี่ยนความร้อนของเครื่องແກตเปลี่ยนความร้อนกลางวัฏจักรที่มีผลผลกระทบของความแตกต่างระหว่างอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นในวัฏจักรความดันต่ำ  $T_i + \Delta T'$  และอุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็นในวัฏจักรความดันสูง  $T_i - \Delta T''$  แสดงในรูปที่ 2.9 ซึ่งความแตกต่างระหว่างอุณหภูมิของ  $T_i + \Delta T'$  และ  $T_i - \Delta T''$  มีอิทธิพลต่อแนวโน้มที่เพิ่มขึ้นของความต้องการพลังงานของวัฏจักร

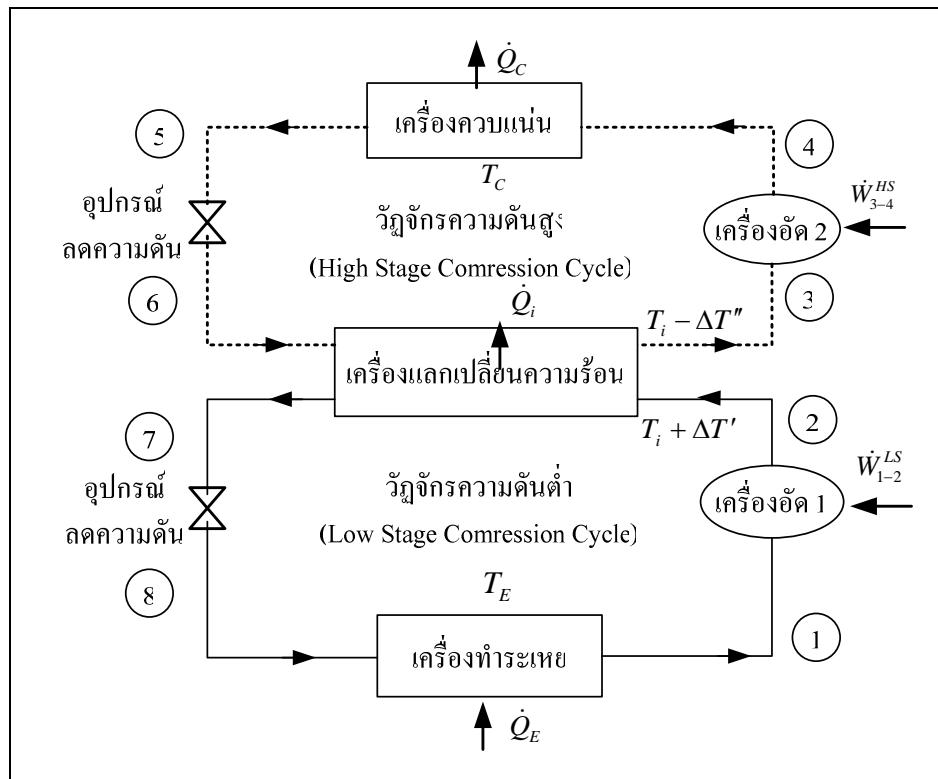
อัดไออกเมนต์แแคสเกเดจริงเมื่อเทียบกับวัฏจักรอัดไออกเมนต์แแคสเกเดอุตomatic ซึ่งสามารถแสดงเส้นกระบวนการของวัฏจักรอัดไออกเมนต์แแคสเกเดจริงบนแผนภาพความดัน-อ่อนทางลี (P-h diagram) ในรูปที่ 2.10



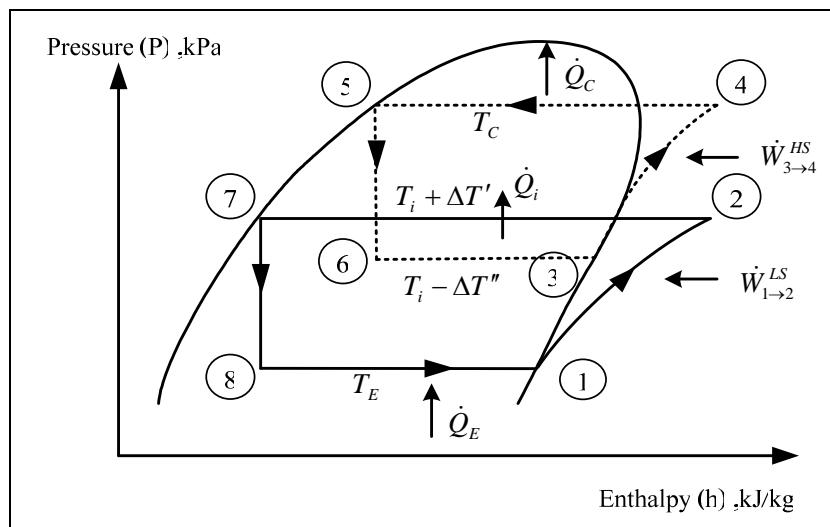
รูปที่ 2.8 เส้นกระบวนการของวัฏจักรอัดไออกเมนต์แแคสเกเด อุตomatic บนแผนภาพความดัน-อ่อนทางลี

## 2.5 ปริทัศน์วรรณกรรมที่เกี่ยวข้อง

Soylemez (2005) ทำการศึกษาระบบททำความเย็นแบบอัดไอกซ์ตอนเดียวและขดลวดความร้อนสำหรับกระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไรซ์แบบบรรจุเย็น โดยมีวัตถุประสงค์ของงานวิจัย เพื่อหาสภาวะการทำงานที่ดีที่สุดสำหรับการออกแบบระบบทำความเย็นแบบอัดไอกซ์ตอนเดียวและขดลวดความร้อน ภายใต้เงื่อนไขของค่าใช้จ่ายสุทธิต่ำสุด (Minimize Total Costs) ตลอดช่วงอายุการทำงาน โดยทำการพิจารณาระบบที่มีเครื่องแยกเปลี่ยนความร้อนทำหน้าที่แยกเปลี่ยนความร้อนระหว่างน้ำร้อนออกจากขดลวดความร้อนและน้ำเย็นก่อนเข้าเครื่องทำความเย็นเพื่อการประหยัดพลังงานด้วยการทำความเย็นในกระบวนการเก็บบรรจุน้ำด้วยกระบวนการรับความร้อนของสารทำความเย็นที่เครื่องทำระเหย และทำความร้อนน้ำเบื้องต้นด้วยกระบวนการรายความร้อนของสารทำความเย็นที่เครื่องควบแน่นและทำความร้อนน้ำเพิ่มเติมที่อุณหภูมิพาสเจอร์ไรซ์ด้วยขดลวดความร้อน



รูปที่ 2.9 วัฏจักรอัดไออกแบบแคสเคดจริง



รูปที่ 2.10 เส้นกระบวนการของวัฏจักรอัดไออกแบบแคสเคดจริง  
บนแผนภาพความดัน-เอนทัลปี

งานวิจัยนี้ได้นำเสนอสมการจุดประสิทธิภาพของเครื่องห้องความร้อนในแต่ละอุปกรณ์ของระบบทำความเย็นแบบอัดไออุ้นตอนเติယา ขดลวดความร้อนและเครื่องแอลกออลเพลี่ยนความร้อนจากการวิเคราะห์ทางเคมีศาสตร์สำหรับค่าลงทุนเริ่มต้นและค่าใช้จ่ายด้านความต้องการพลังงานของระบบ ซึ่งได้เป็นสมการจุดประสิทธิภาพโดยไม่มีเงื่อนไขอยู่ในรูปแบบของค่าใช้จ่ายสุทธิของระบบในช่วงอายุการทำงานที่พิจารณาแสดงได้ดังนี้

$$TC = (IC + OC)_{comp} + (IC + OC)_{Heater} + IC_E + IC_C + IC_{HX} \quad (2.5)$$

ตัวแปรอิสระสำหรับการวิจัยคือ อุณหภูมินมอกจากเครื่องควบแน่น  $T_2$  และอุณหภูมินมก่อนเข้าเครื่องทำระเหย  $T_3$  เนื่องจากเป็นตัวแปรที่มีความสัมพันธ์กับประสิทธิภาพทางความร้อนของระบบโดยตรง โดยกำหนดสภาวะทางเทอร์โมไคนามิกส์ของสารทำความเย็นคือ อุณหภูมิระเหยของสารทำความเย็น  $T_E$  และอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น  $T_c$  เนื่องจากการกำหนดอุณหภูมิของสารทำความเย็นข้างต้นทำให้สามารถเลือกชนิดของสารทำความเย็นที่เหมาะสม และสามารถกำหนดสัดส่วนของความดันที่เหมาะสม (Pressure Ratio) ระหว่างความดันด้านดูดสารทำความเย็น (Suction Pressure) และความดันด้านจ่ายสารทำความเย็น (Discharge Pressure)

Soylemez ใช้วิธีการทางแคลคูลัส (Calculus Method) สำหรับการแก้ปัญหาออพติไมเซ่นโดยไม่มีเงื่อนไข (Unconstrained Optimization) ด้วยวิธีการดังกล่าวจะทำการพิจารณาอนุพันธ์ของสมการจุดประสิทธิภาพที่  $(2.5)$  ภายใต้ตัวแปรควบคุม  $T_2$  และ  $T_3$  ตามลำดับดังนี้

$$\frac{\partial TC}{\partial T_2} = 0, \frac{\partial TC}{\partial T_3} = 0 \quad (2.6)$$

ผลที่ได้จากการออพติไมเซ่นคือ อุณหภูมิทำงานที่ดีที่สุด  $T_2^*$  และ  $T_3^*$  เมื่อแทนอุณหภูมิทำงานที่ดีที่สุดดังกล่าวในสมการที่ได้จากการวิเคราะห์ทางความร้อนจะได้สภาวะอุณหภูมิสำหรับการทำงานของระบบที่ดีที่สุด ภายใต้เงื่อนไขและข้อกำหนดของกระบวนการผลิตน้ำพานาเจอร์ไซซ์

Khan and Zubair (2000) ทำการออพติไมเซ่นทางเทอร์โมไคนามิกส์สำหรับระบบการทำความเย็นแบบอัดไอสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ ซึ่งมีจุดประสิทธิภาพเพื่อการทำความเย็นที่อุณหภูมิตามากภายในส่วนที่สามมิติฐานการอัดแบบไอเซนไทร์บิก โดยมีวัตถุประสงค์ของงานวิจัยเพื่อหาสภาวะการทำงานของระบบที่ดีที่สุดสำหรับการอุณหภูมิการทำงานที่ดีที่สุด (Maximize  $COP_{R,Total}$ ) ภายใต้เงื่อนไขของสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะสุทธิของการทำความเย็นสูงสุด (Maximize  $COP_{R,Total}$ )

สร้างสมการจุดประสงค์จากวิธีการสมดุลพลังงานและสมดุลเอนโทรปีระบบทำความเย็นแบบอัตโนมัติขึ้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ ซึ่งได้เป็นสมการจุดประสงค์โดยไม่มีเงื่อนไขแสดงในรูปแบบของสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของการทำความเย็น มีตัวแปรอิสระสำหรับการวิจัยคือประสิทธิผลของการແຄเพลี่ยนความร้อน ความจุความร้อนของของไอลหล่อเย็นและอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัด

Khan and Zubair ใช้วิธีการทางแคลคูลัส (Calculus Method) สำหรับการแก้ปัญหาอพาร์ทเม้นต์โดยไม่มีเงื่อนไข (Unconstrained Optimization) โดยพิจารณาอนุพันธ์สมการจุดประสงค์ ผลการวิจัยพบว่าอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดของสารทำความเย็นไม่มีผลกระทบต่อการเปลี่ยนแปลงของสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะสุทธิของการทำความเย็น ( $COP_{R,Total}$ ) ของระบบการทำความเย็นแบบอัตโนมัติขึ้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์

## 2.6 การพิจารณาเปรียบเทียบระหว่างการศึกษาวิจัยและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

งานวิจัยของ Soylemez เป็นการศึกษาระบบททำความเย็นโดยอาศัยหลักการของวัสดุจัด อัตโนมัติขึ้นตอนเดียวในกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์แบบบรรจุเย็น ภายใต้เงื่อนไขของค่าใช้จ่ายสุทธิต่ำสุด โดยเสนอวิธีการสร้างแบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์ด้วยการสมดุลพลังงานและแบบจำลองทางเศรษฐศาสตร์ และนำเสนอแนวทางการนำความร้อนจากกระบวนการรายความร้อนของวัสดุจัดอัตโนมัติขึ้นตอนเดียวมาใช้ในกระบวนการทำความร้อน มีสมการจุดประสงค์แสดงอยู่ในรูปแบบของค่าใช้จ่ายสุทธิ ตัวแปรอิสระคือ อุณหภูมินมอกจากเครื่องควบคุมแห่งน้ำและอุณหภูมน้ำเข้าเครื่องทำระเหย โดยกำหนดสภาพทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็น และใช้วิธีการทางแคลคูลัสสำหรับการแก้ปัญหาอพาร์ทเม้นต์

งานวิจัยของ Khan and Zubair เป็นการศึกษาระบบททำความเย็นโดยอาศัยหลักการของวัสดุจัด อัตโนมัติขึ้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์มีวัตถุประสงค์เพื่อประยุกต์ใช้ในการทำความเย็นที่อุณหภูมิต่ำมาก ภายใต้เงื่อนไขสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของการทำความเย็นสูงสุด โดยนำเสนอวิธีการสร้างแบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์ด้วยการสมดุลพลังงานและสมดุลเอนโทรปีแสดงในรูปแบบของสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของการทำความเย็นเป็นสมการจุดประสงค์ ตัวแปรอิสระคือประสิทธิผลของการແຄเพลี่ยนความร้อน ความจุความร้อนของของไอลหล่อเย็นและอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดของสารทำความเย็นและใช้วิธีการทางแคลคูลัสสำหรับการแก้ปัญหาอพาร์ทเม้นต์

สำหรับการศึกษาวิจัยนี้ เป็นการศึกษาระบบททำความเย็นโดยอาศัยหลักการของวัสดุจัดอัตโนมัติขึ้นตอนได้แก่ วัสดุจัดอัตโนมัติขึ้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ วัสดุจัดอัตโนมัติแคลคูลัส คุณภาพและวัสดุจัดอัตโนมัติแคลคูลัส เคลดิจิทัล วัตถุประสงค์เพื่อประยุกต์ใช้ในกระบวนการทำความร้อนที่อุณหภูมิสูงและกระบวนการทำความเย็นที่อุณหภูมิต่ำสำหรับกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์แบบ

บรรจุร้อน ภายใต้เงื่อนไขความต้องการพลังงานสูทธิ์สุด โดยนำเสนอวิธีการสร้างแบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์ด้วยการสมดุลพลังงานและนำเสนอแนวทางการนำความร้อนจากการบวนการคายความร้อนของวัสดุกรองอัดไออกเมนต์ขึ้นตอนมาใช้ในกระบวนการทำความร้อน แสดงในรูปแบบความต้องการพลังงานสูทธิ์เป็นสมการจุดประสงค์ ตัวแปรอิสระเป็นสภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นคือ อุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็น อุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นและอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุกรองสารทำความเย็น และใช้วิธีการเลิร์ชสำหรับการแก้ปัญหาออพติไมเซชัน

การศึกษาวิจัยนี้และงานวิจัยของ Khan and Zubair มีตัวแปรอิสระเหมือนกันคือ อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุกรองสารทำความเย็น ผลการศึกษาวิจัยนี้พบว่า อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุกรองสารทำความเย็นมีผลกระแทบท่อสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะสูทธิ์ของการทำความเย็น ในขณะที่ผลการวิจัยของ Khan and Zubair พบว่า อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุกรองสารทำความเย็นไม่มีผลกระแทบท่อสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะสูทธิ์ของการทำความเย็น เนื่องจากการศึกษาวิจัยทั้งสองมีความแตกต่างกันดังนี้คือ ชนิดของสารทำความเย็นและช่วงของอุณหภูมิของสารทำความเย็นที่ทำการศึกษา ทำให้ผลการศึกษาวิจัยทั้งสองไม่มีความสอดคล้องกัน

## บทที่ 3

### แบบจำลองทางเทอร์โมไคดามิกส์สำหรับระบบ การทำความเย็นแบบอัดไอสองขั้นตอน

แบบจำลองทางเทอร์โมไคดามิกส์สำหรับระบบการทำความเย็นแบบอัดไอสองขั้นตอนในกระบวนการพาสเจอร์ไรซ์ชั้นมเบอร์เจรูร้อน เป็นสมการทางเทอร์โมไคดามิกส์ที่แสดงในรูปแบบของความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันของระบบการทำความเย็นแบบอัดไอสองขั้นตอนและพลังงานความร้อนของขดลวดความร้อน ซึ่งแนวโน้มที่ได้จากแบบจำลองทางเทอร์โมไคดามิกส์ ดังกล่าวจะทำให้ทราบถึงสภาพทางเทอร์โมไคดามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุด โดยระบบที่ทำการศึกษานี้ประกอบด้วย วัสดุจัดอัดไอสองขั้นตอน โดยอาศัยแฟลชแทงค์ วัสดุจัดอัดไอแบบแก๊สเกดอุดมคติและวัสดุจัดอัดไอแบบอุดมคติจริง

#### 3.1 ความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไคดามิกส์

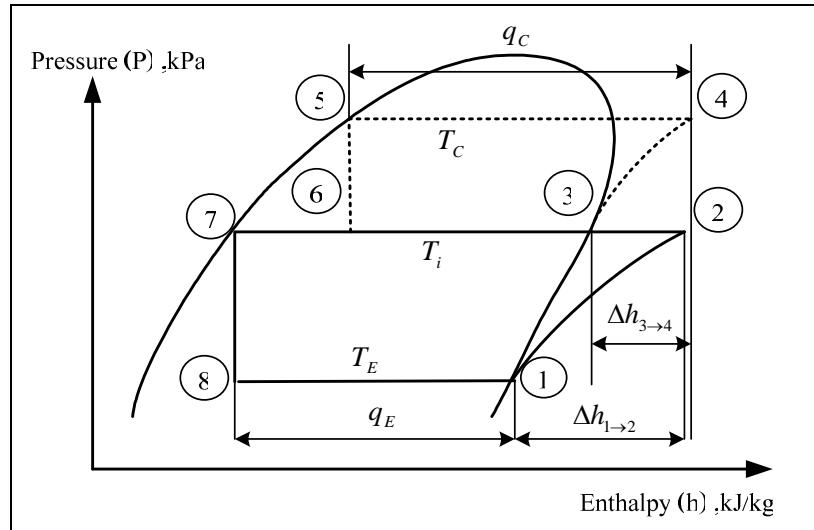
แบบจำลองทางเทอร์โมไคดามิกส์เป็นฟังก์ชันซึ่งประกอบด้วยฟังก์ชันของข้อกำหนดของ การพาสเจอร์ไรซ์ชั้นที่กำลังการผลิตต่าง ๆ และความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไคดามิกส์ แสดงในรูปที่ 3.1 ได้มาจากการสร้างสมการโพลีโนเมียลสองตัวแปรเป็นฟังก์ชันของอุณหภูมิสารทำความเย็นบน แผนภาพความดัน-อุณหภูมิ (P-h diagram) มีสมมติฐานดังนี้

1. ศักยภาพได้หลักการของวัสดุจัดอัดไอสองขั้นตอนของสารทำความเย็นชนิด R 134a บนวัสดุจัดอัดไอมาตรฐาน (standard vapor-compression cycle)
2. ช่วงอุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็นระหว่าง  $(-15^{\circ}\text{C}) - 5^{\circ}\text{C}$
3. ช่วงอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดอัดไอสองขั้นตอนของสารทำความเย็นระหว่าง  $20^{\circ}\text{C} - 60^{\circ}\text{C}$
4. ช่วงอุณหภูมิกดันตัวของสารทำความเย็นระหว่าง  $65^{\circ}\text{C} - 90^{\circ}\text{C}$

##### 3.1.1 ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นเนื่องจากกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่

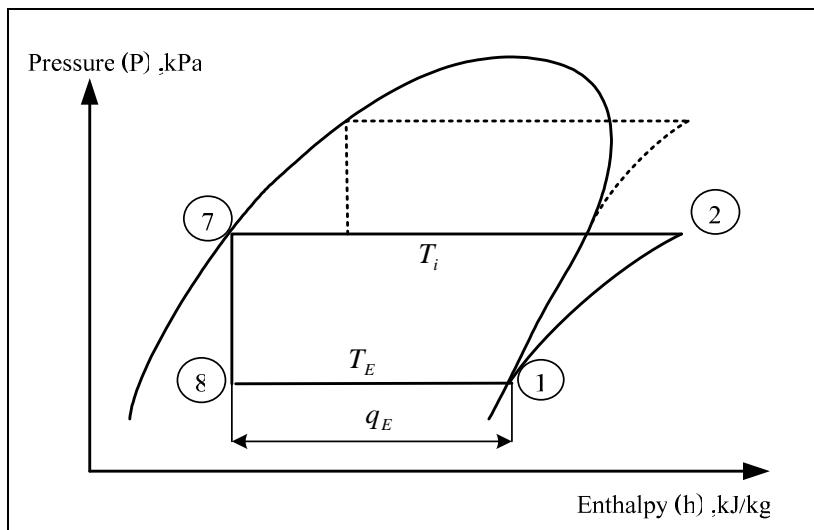
ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น  $q_E$  เนื่องจากกระบวนการรับความร้อน ที่ความดันคงที่ที่เครื่องทำระเหยในวัสดุจัดอัดไอสองขั้นตอน แสดงในรูปที่ 3.2 เป็นฟังก์ชันของอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดอัดไอสองขั้นตอนของสารทำความเย็น แสดงได้ดังนี้

$$q_E = -0.004444 T_i^2 - 1.133333 T_i + (0.04 T_E^2 + 1.2 T_E + 196) \quad (3.1)$$



รูปที่ 3.1 สร้างสมการสองตัวแปรซึ่งเป็นฟังก์ชันของอุณหภูมิ

สารทำความเย็นบนแผนภาพความดัน-อุณหภูมิ



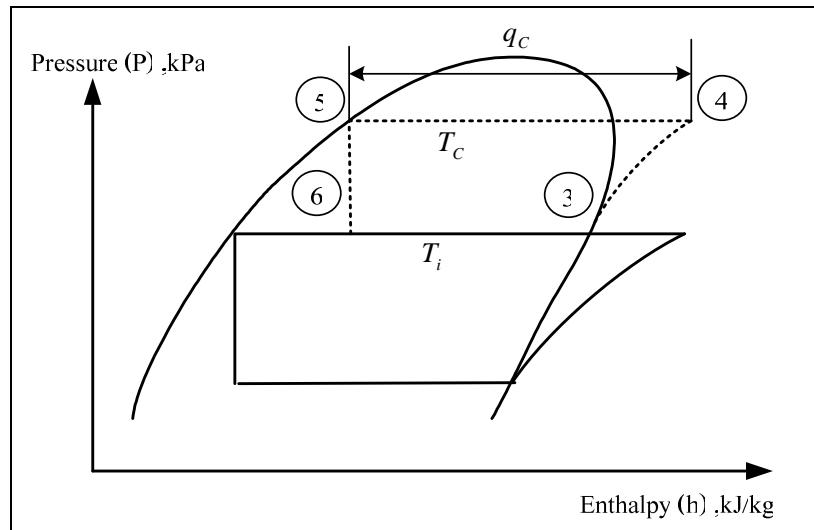
รูปที่ 3.2 ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นจาก

กระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่

### 3.1.2 ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นเนื่องจากกระบวนการคายความร้อนที่ความดันคงที่

ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น  $q_c$  เนื่องจากกระบวนการคายความร้อนที่ความดันคงที่ที่เครื่องควบแน่นในวัฏจักรความดันสูง แสดงในรูปที่ 3.3 เป็นฟังก์ชันของอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นและอุณหภูมิระหว่างกลางวัฏจักรของสารทำความเย็น แสดงได้ดังนี้

$$\begin{aligned} q_c = & (-0.000013333 T_c^2 + 0.002066667 T_c - 0.07895238)(T_i^2) \\ & +(0.0002 T_c^2 - 0.031 T_c + 1.04142857)(T_i) \\ & +(0.001428572 T_c^2 - 1.70142866 T_c + 248.36667) \end{aligned} \quad (3.2)$$

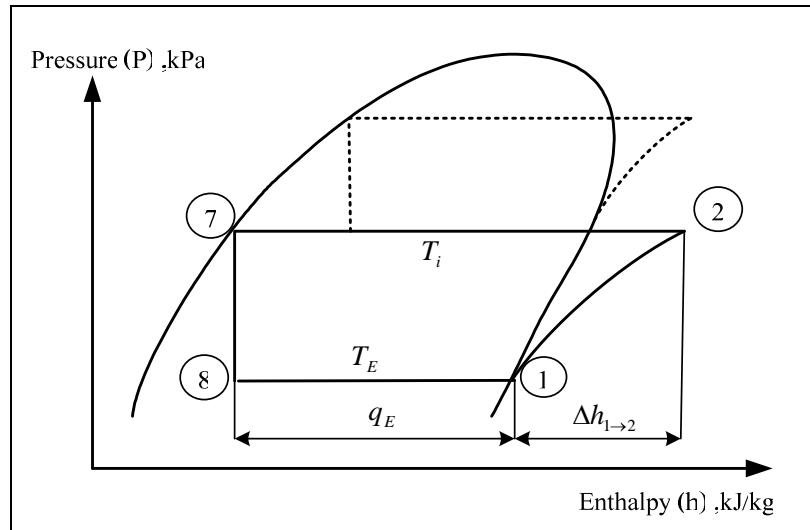


รูปที่ 3.3 ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นจากกระบวนการคายความร้อนที่ความดันคงที่

### 3.1.3 สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะ

สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของเครื่องทำความเย็น  $COP_R$  แสดงในรูปที่ 3.4 ในวัฏจักรความดันต่ำเป็นสัดส่วนระหว่างความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น  $q_E$  เนื่องจากกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่ต้องงานในการอัด  $\Delta h_{1 \rightarrow 2}$  เนื่องจากกระบวนการอัดแบบไฮเซนโทรปิก ซึ่งเป็นฟังก์ชันของอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นและอุณหภูมิระหว่างกลางวัฏจักรของสารทำความเย็น แสดงได้ดังนี้

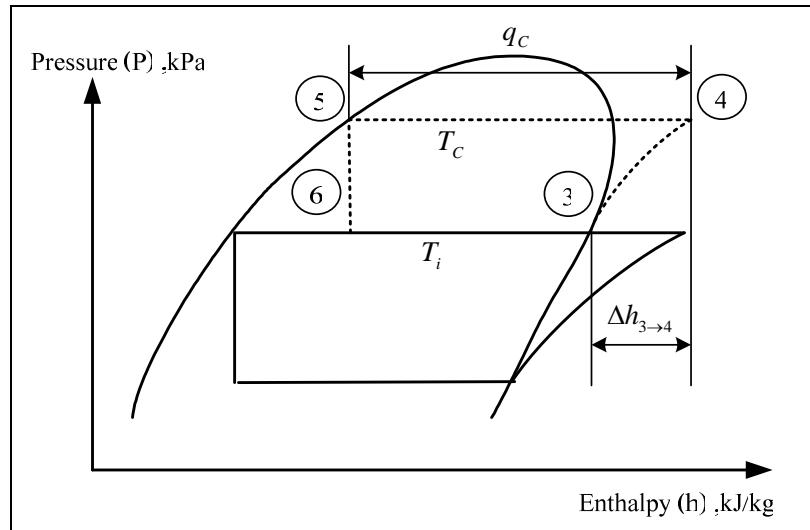
$$\begin{aligned}
 COP_R &= \frac{q_E(T_E, T_i)}{\Delta h_{1 \rightarrow 2}(T_E, T_i)} \\
 &= (7 \times 10^{-6} T_E^2 + 0.000154 T_E + 0.001759)(T_i^2) \\
 &\quad + (-0.001173 T_E^2 - 0.025254 T_E - 0.323351)(T_i) \\
 &\quad + (0.049035 T_E^2 + 1.077049 T_E + 16.017895)
 \end{aligned} \tag{3.3}$$



รูปที่ 3.4 สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของเครื่องทำความเย็น

สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของปั๊มความร้อน  $COP_{HP}$  ในวัฏจักรความดันสูง แสดงในรูปที่ 3.5 เป็นสัดส่วนระหว่างความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น  $q_c$  เนื่องจากกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่ต่องานในการอัด  $\Delta h_{3 \rightarrow 4}$  เนื่องจากกระบวนการอัดแบบไฮเซนไทรปิก ซึ่งเป็นฟังก์ชันของอุณหภูมิระหว่างของสารทำความเย็นและอุณหภูมิระหว่างกล่างวัฏจักรของสารทำความเย็น แสดงได้ดังนี้

$$\begin{aligned}
 COP_{HP} &= \frac{q_c(T_c, T_i)}{\Delta h_{3 \rightarrow 4}(T_c, T_i)} \\
 &= (0.0000251 T_c^2 - 0.004318 T_c + 0.187234)(T_i^2) \\
 &\quad + (-0.0003592 T_c^2 + 0.0600947 T_c - 2.4881672)(T_i) \\
 &\quad + (-0.0060676 T_c^2 + 0.9814138 T_c - 37.38347)
 \end{aligned} \tag{3.4}$$



รูปที่ 3.5 สัมประสิทธิ์เชิงสมการณ์ของปั๊มความร้อน

### 3.2 แบบจำลองทางเทอร์โมไนมิกส์สำหรับระบบการทำความเย็นแบบอัดไอส่องขันตอน

แบบจำลองทางเทอร์โมไนมิกส์สำหรับระบบการทำความเย็นแบบอัดไอส่องขันตอนมีสมมติฐานว่าพิจารณาการทำงานของระบบในสภาพวงค์ตัว แบบจำลองทางเทอร์โมไนมิกส์ที่จะนำเสนอในการศึกษาวิจัยนี้ ประกอบด้วยวัสดุกรองอัดไอแบบสองขันตอนดังนี้

1. วัสดุกรองอัดไอสองขันตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์
2. วัสดุกรองอัดไอแบบแคสเกเดอุดมคติ
3. วัสดุกรองอัดไอแบบแคสเกเดชริง

แบบจำลองทางเทอร์โมไนมิกส์ดังกล่าวแสดงในรูปแบบของความต้องการพลังงานสุทธิซึ่งประกอบด้วยความต้องการพลังงานของระบบการทำความเย็นแบบอัดไอส่องขันตอน และความต้องการพลังงานความร้อนของขดลวดความร้อน แสดงได้ดังนี้

$$E_{net} = E_{LS} + E_{HS} + E_{heater} \quad (3.5)$$

ความต้องการพลังงานสุทธิสามารถแสดงในรูปปริพันธ์ของกำลังงานและเวลาได้ดังนี้

$$E_{net} = \int \dot{W}_{net} dt = \int \dot{W}_{1 \rightarrow 2}^{LS} dt + \int \dot{W}_{3 \rightarrow 4}^{HS} dt + \int \dot{W}_{heater} dt \quad (3.6)$$

จากสมการที่ (3.6) ความต้องการพลังงานสุทธิเป็นฟังก์ชันของกำลังงานและเวลา ซึ่งเวลาพิจารณาได้จากเวลาการทำงานของระบบการทำความเย็นแบบอัดไอสองขั้นตอนและบดคลอดความร้อน และกำลังงานได้จากการวิเคราะห์สมดุลพลังงานสำหรับวัสดุจกรอัดไอแบบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ รูปที่ 3.6 วัสดุจกรอัดไอแบบแคสเกเดอุดมคติ รูปที่ 3.9 และวัสดุจกรอัดไอแบบแคสเกเดจริง รูปที่ 3.11 สำหรับกระบวนการพาสเจอร์ไรซ์น์ม จะได้สมการกำลังงานสุทธิของระบบการทำความเย็นแบบอัดไอสองขั้นตอนและกำลังงานไฟฟ้าของบดคลอดความร้อน ในรูปที่ 3.7

$$\begin{aligned}\dot{W}_{net} &= \dot{W}_{1 \rightarrow 2}^{LS} + \dot{W}_{3 \rightarrow 4}^{HS} + \dot{W}_{heater} = \frac{\dot{Q}_E}{COP_R} + \frac{\dot{Q}_C}{COP_{HP}} + \dot{W}_{heater} \\ &= \frac{\dot{m}_L q_E}{COP_R} + \frac{\dot{m}_H q_C}{COP_{HP}} + \dot{m}_m C_p (T_{m,hot} - T_{m,ph})\end{aligned}\quad (3.7)$$

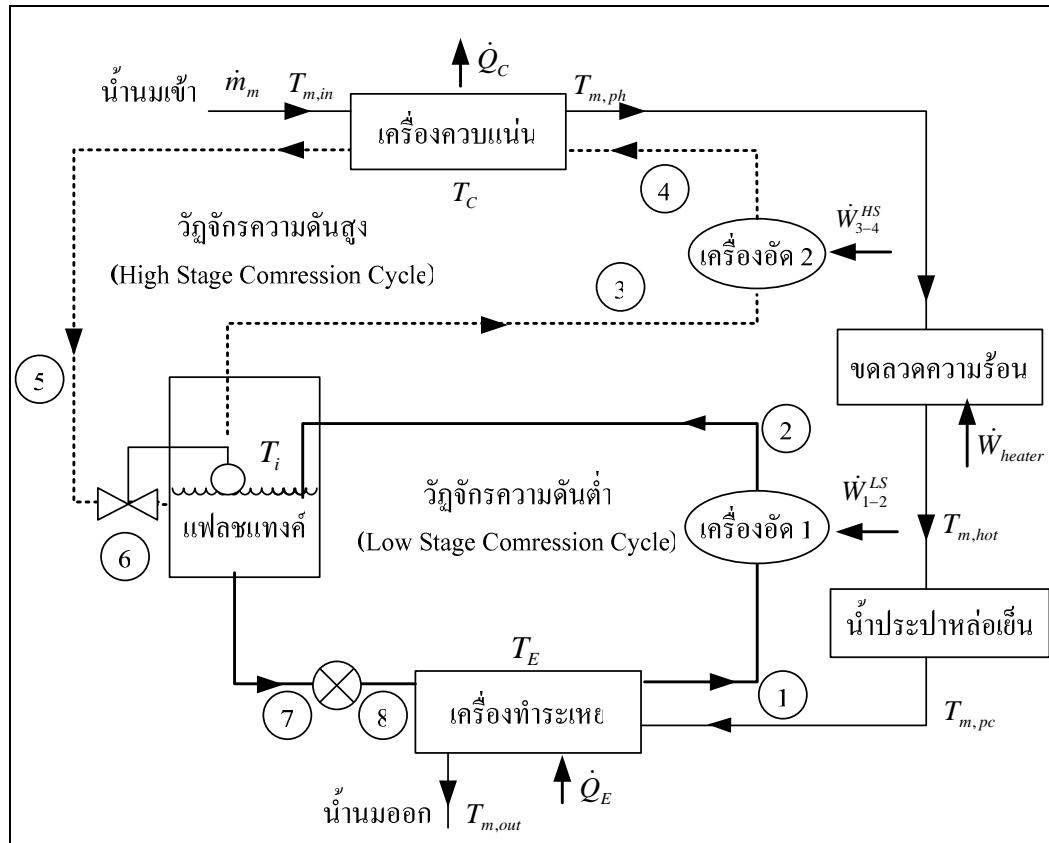
### 3.3 แบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์สำหรับวัสดุจกรอัดไอสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์

จากการวิเคราะห์สมดุลมวลและสมดุลพลังงานระบบแฟลชแทงค์ รูปที่ 3.7 พบร่วมอัตราการไหลดโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจกรความดันต่ำและอัตราการไหลดโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจกรความดันสูงมีความสัมพันธ์ดังนี้

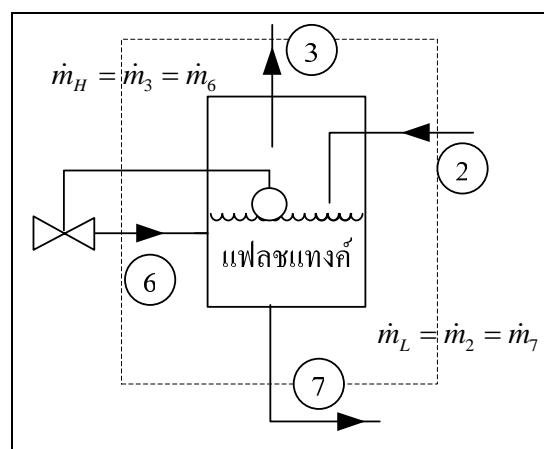
$$\dot{m}_H = \dot{m}_L \frac{(h_7 - h_2)}{(h_3 - h_6)} \quad (3.8)$$

จากการวิเคราะห์สมดุลพลังงานเครื่องทำระเหยในวัสดุจกรความดันต่ำ รูปที่ 3.8 สำหรับกระบวนการทำความเย็นน้ำ พบร่วมอัตราการไหลดโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจกรความดันต่ำ เป็นฟังก์ชันของอัตราการไหลดโดยมวลของน้ำ อุณหภูมินมภายในหลังการทำความเย็นเบื้องต้นและอุณหภูมน้ำเย็นออกดังนี้

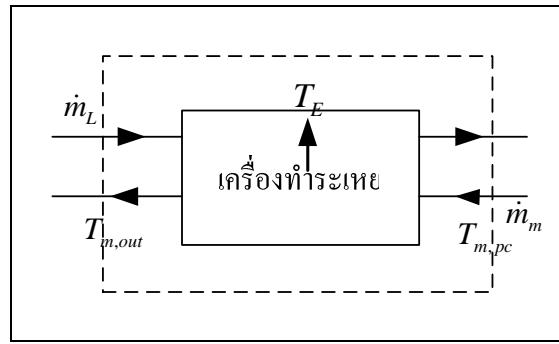
$$\dot{m}_L = \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pc} - T_{m,out})}{q_E} \quad (3.9)$$



รูปที่ 3.6 วัฏจักรอัดไอโซองขั้นตอนแบบอาศัยแฟลชแทงค์ในกระบวนการพาสเจอร์ไรชั่นแบบบรรจุร้อน



รูปที่ 3.7 สมดุลมวลและสมดุลพลังงานระบบแฟลชแทงค์



รูปที่ 3.8 สมดุลพลังงานเครื่องทำร้อนในวัฏจักรความดันต่ำ

แทนสมการที่ (3.8) และสมการที่ (3.9) ในสมการที่ (3.7) กำลังงานสุทธิของวัฏจักรอัดไออ่องขึ้นตอนโดยอาศัยเฟลชแทงค์และกำลังงานไฟฟ้าของขดลวดความร้อน แสดงได้ดังนี้

$$\dot{W}_{net,FT} = \frac{\dot{m}_L q_E}{COP_R} + \frac{\dot{m}_H q_C}{COP_{HP}} + \dot{m}_m C_p (T_{m,hot} - T_{m,ph}) \quad (3.10)$$

$$\text{เมื่อ } \dot{m}_H = \dot{m}_L \frac{(h_7 - h_2)}{(h_3 - h_6)}$$

$$\text{และ } \dot{m}_L = \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pc} - T_{m,out})}{q_E}$$

### 3.4 แบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์สำหรับวัฏจักรอัดไอแบบแคสเกเดอุดมคติ

จากการวิเคราะห์สมดุลพลังงานเครื่องแยกเปลี่ยนความร้อนกลางวัฏจักร รูปที่ 3.10 พบว่า อัตราการไหลดโดยมวลของสารทำความเย็นในวัฏจักรความดันต่ำและอัตราการไหลดโดยมวลของสารทำความเย็นในวัฏจักรความดันสูงมีความสัมพันธ์ดังนี้

$$\dot{m}_H = \dot{m}_L \frac{(h_7 - h_2)}{(h_3 - h_6)} \quad (3.11)$$

สมการที่ (3.8) และสมการที่ (3.11) พบว่าความสัมพันธ์ของอัตราการไหลด้อยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจกรความดันต่ำและอัตราการไหลด้อยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจกรความดันสูง สำหรับวัสดุจกรอัดไอแบบสองขั้นตอน โดยอาศัยแฟลชแทงค์และวัสดุจกรอัดไอแบบแคสเกเดอุดมคติมีความสมมูลกัน

จากสมการที่ (3.11) สามารถแสดงในรูปของความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น และสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะดังนี้

$$\dot{m}_H = \dot{m}_L \cdot \left\{ q_E \left( \frac{1}{COP_R} + 1 \right) / q_C \left( 1 - \frac{1}{COP_{HP}} \right) \right\} \quad (3.12)$$

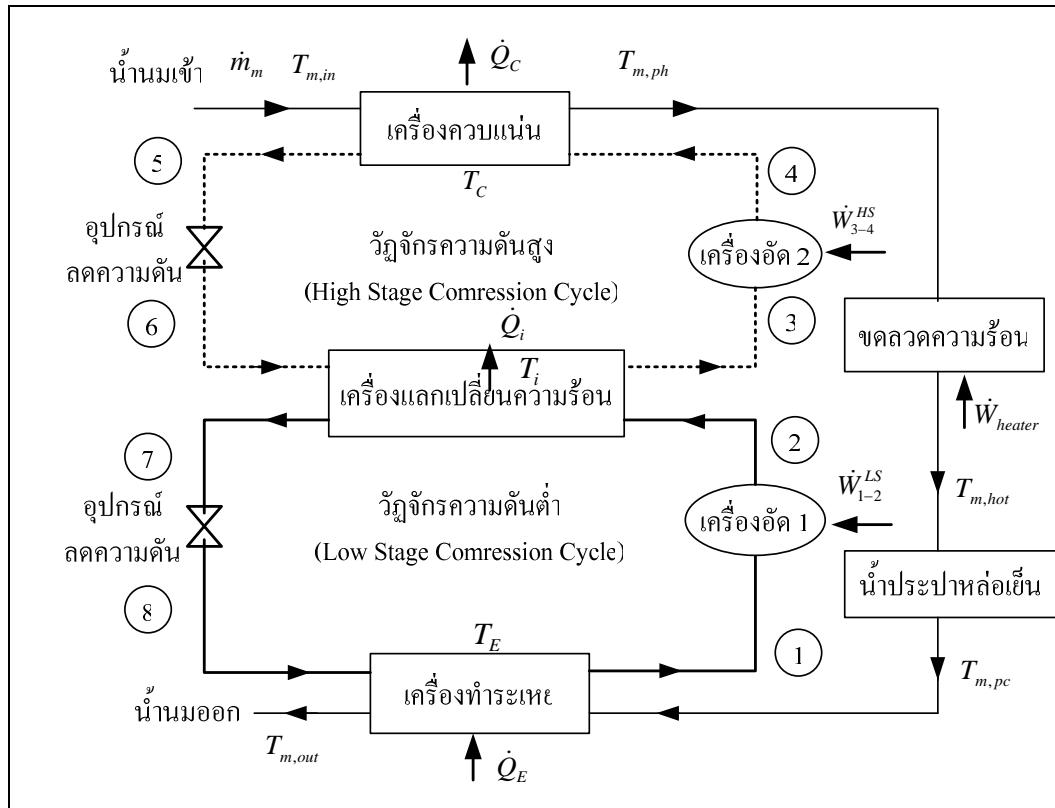
จากการวิเคราะห์สมดุลพลังงานเครื่องทำระเหยในวัสดุจกรความดันต่ำ รูปที่ 3.8 สำหรับกระบวนการทำความเย็นน้ำ พบว่าอัตราการไหลด้อยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจกรความดันต่ำ มีความสัมพันธ์ดังสมการที่ (3.9) เมื่อแทนสมการที่ (3.9) และสมการที่ (3.12) ในสมการที่ (3.7) กำลังงานสุทธิของวัสดุจกรอัดไอแบบแคสเกเดอุดมคติและกำลังงานไฟฟ้าของขดลวดความร้อน แสดงได้ดังนี้

$$\dot{W}_{net,IC} = \frac{\dot{m}_L q_E}{COP_R} + \frac{\dot{m}_H q_C}{COP_{HP}} + \dot{m}_m C_p (T_{m,hot} - T_{m,ph}) \quad (3.13)$$

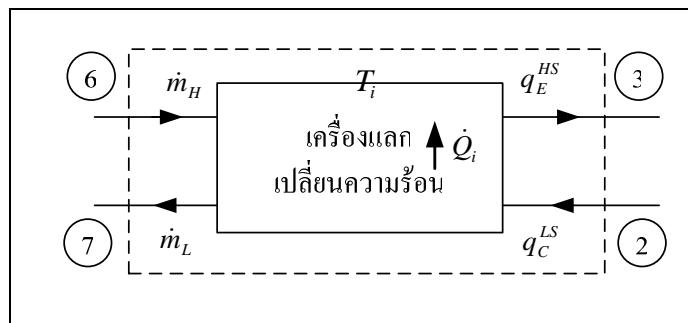
$$\begin{aligned} \text{เมื่อ } \dot{m}_H &= \dot{m}_L \cdot \left\{ q_E \left( \frac{1}{COP_R} + 1 \right) / q_C \left( 1 - \frac{1}{COP_{HP}} \right) \right\} \\ \text{และ } \dot{m}_L &= \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pc} - T_{m,out})}{q_E} \end{aligned}$$

### 3.5 แบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์สำหรับวัสดุจกรอัดไอแบบแคสเกเดจริง

จากการวิเคราะห์สมดุลพลังงานเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนกลางวัสดุจกร รูปที่ 3.10 และการวิเคราะห์สมดุลพลังงานเครื่องทำระเหย รูปที่ 3.8 ด้วยวิธีการเดียวกันกับการวิเคราะห์แบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์สำหรับวัสดุจกรอัดไอแบบแคสเกเดอุดมคติ กำลังงานสุทธิของวัสดุจกรอัดไอแบบแคสเกเดจริงและกำลังงานไฟฟ้าของขดลวดความร้อน แสดงได้ดังนี้



รูปที่ 3.9 วัสดุจักรอัดไออกแบบแคนส์เคดอุดมคติในกระบวนการ  
พาสเจอร์ไรช์น์แบบบรรจุร้อน



รูปที่ 3.10 สมดุลพลังงานเครื่องแก๊สเปลี่ยนความร้อนกลาง  
วัสดุจักรของวัสดุจักรอัดไออกแบบแคนส์เคดอุดมคติ

$$\dot{W}_{net,RC} = \frac{\dot{m}_L q_E (T_E, T_i + \Delta T')}{COP_R} + \left( \frac{1}{COP_{HP}} - 1 \right) (\dot{m}_H q_C (T_C, T_i - \Delta T'')) + \dot{m}_m C_p (T_{m,pc} - T_{m,out}) \quad (3.13)$$

เมื่อ  $\dot{m}_H = \dot{m}_L \cdot \{q_E (\frac{1}{COP_R} + 1) / q_C (1 - \frac{1}{COP_{HP}})\}$

และ  $\dot{m}_L = \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pc} - T_{m,out})}{q_E}$

จากรูปที่ 3.9 และรูปที่ 3.11 จะเห็นว่า  $\Delta T'$  และ  $\Delta T''$  มีอิทธิพลต่อแนวโน้มที่เพิ่มขึ้นของ การใช้กำลังงานของวัสดุจัดรักดิไอแบบแคน塞คอลริงเมื่อเทียบกับวัสดุจัดรักดิไอแบบแคน塞คอลดูดคติ

### 3.6 การเปรียบเทียบความสัมพันธ์ทางเทอร์โน่ไดนามิกส์ระหว่างค่าอ้างอิงและค่าที่ได้จากแบบจำลองทางเทอร์โน่ไดนามิกส์

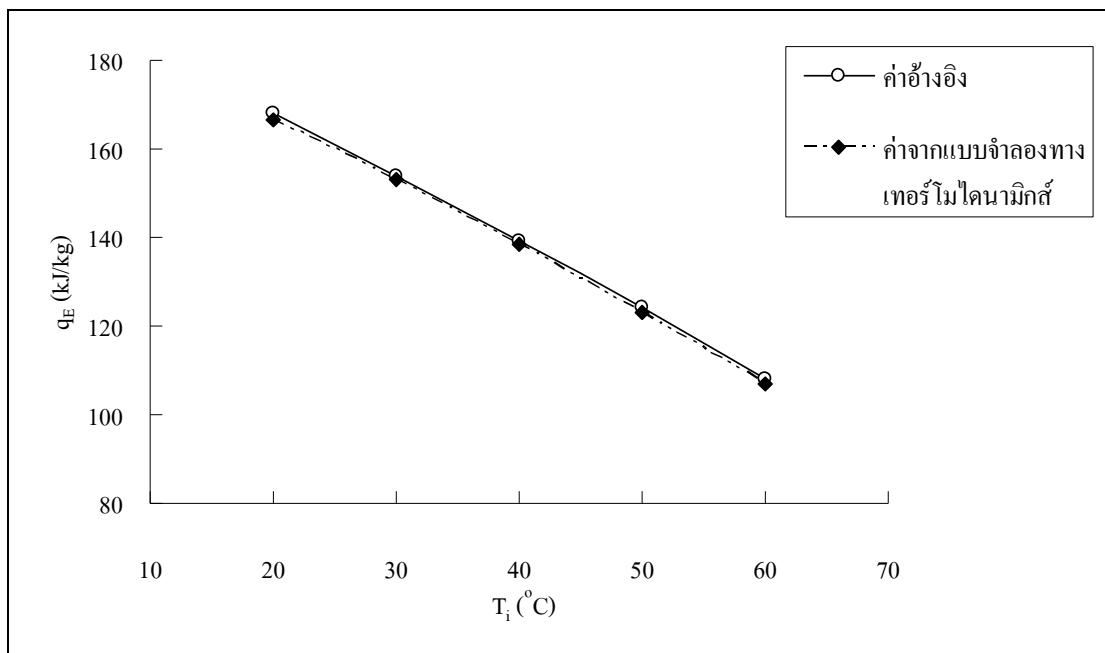
การเปรียบเทียบความสัมพันธ์ทางเทอร์โน่ไดนามิกส์ระหว่างค่าอ้างอิงที่ได้จากการ คุณสมบัติทางเทอร์โน่ไดนามิกส์ของสารทำความเย็น R 134a และค่าที่ได้จากแบบจำลองทาง เทอร์โน่ไดนามิกส์เพื่อยืนยันความเชื่อถือของแบบจำลองความสัมพันธ์ทางเทอร์โน่ไดนามิกส์ใน รูปแบบของความผิดพลาดเฉลี่ย ผลที่ได้มีดังนี้

1. ผลการเปรียบเทียบความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น  $q_E$  ระหว่างค่าอ้างอิง และค่าจากแบบจำลองทางเทอร์โน่ไดนามิกส์ในช่วงอุณหภูมิที่ทำการศึกษาวิจัยจากกลุ่มตัวอย่าง 15 ตัวอย่างพบว่า ความผิดพลาดเฉลี่ย  $\pm 1.7240\%$  จากรูปที่ 1 แสดงการเปรียบเทียบความร้อนต่อหน่วย มวลของสารทำความเย็น  $q_E$  จากกลุ่มตัวอย่างที่มีอุณหภูมิระเบยของสารทำความเย็น  $-5^\circ\text{C}$  และช่วง อุณหภูมิระหัวงกลางวัสดุจัดรักของสารทำความเย็น  $20^\circ\text{C} - 60^\circ\text{C}$

2. ผลการเปรียบเทียบความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น  $q_C$  ระหว่างค่าอ้างอิง และค่าจากแบบจำลองทางเทอร์โน่ไดนามิกส์ในช่วงอุณหภูมิที่ทำการศึกษาวิจัยจากกลุ่มตัวอย่าง 20 ตัวอย่างพบว่า ความผิดพลาดเฉลี่ย  $\pm 0.8681\%$  จากรูปที่ 2 แสดงการเปรียบเทียบความร้อนต่อหน่วย มวลของสารทำความเย็น  $q_C$  จากกลุ่มตัวอย่างที่มีอุณหภูมิระเบยของสารทำความเย็น  $70^\circ\text{C}$  และช่วง อุณหภูมิระหัวงกลางวัสดุจัดรักของสารทำความเย็น  $20^\circ\text{C} - 60^\circ\text{C}$

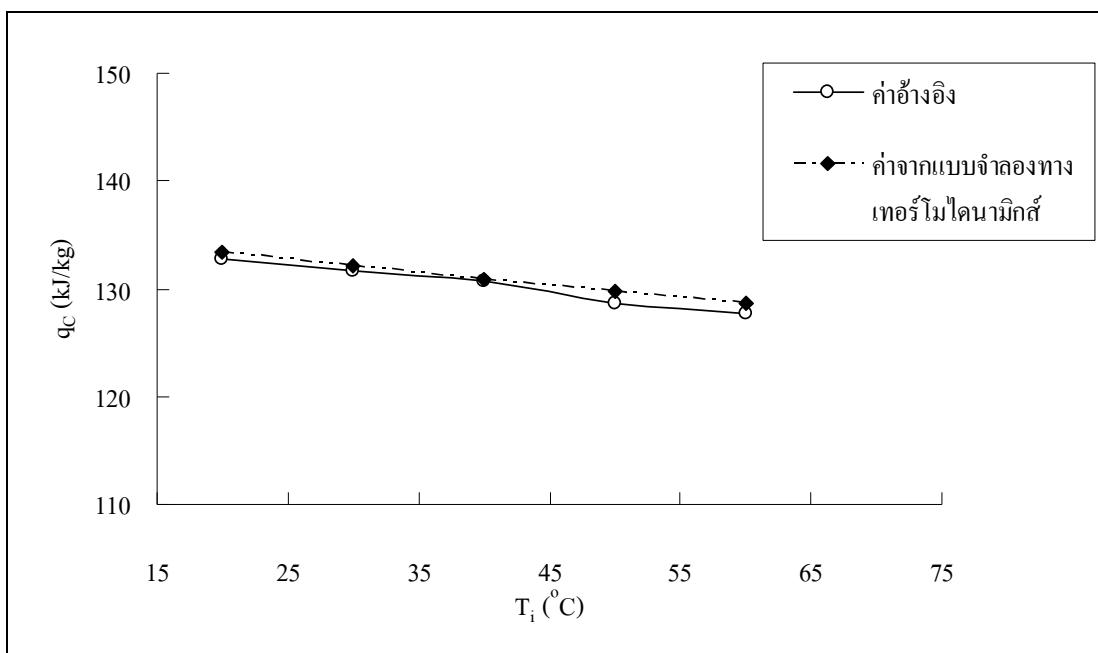
3. ผลการเปรียบเทียบสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของเครื่องทำความเย็น  $COP_R$  ระหว่างค่าอ้างอิงและค่าจากแบบจำลองทางเทอร์โมไนามิกส์ในช่วงอุณหภูมิที่ทำการศึกษาวิจัยจากกลุ่มตัวอย่าง 15 ตัวอย่างพบว่า ความผิดพลาดเฉลี่ย  $\pm 1.9708\%$  จากรูปที่ 3 เปรียบเทียบสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของเครื่องทำความเย็น  $COP_R$  จากกลุ่มตัวอย่างที่มีอุณหภูมิระเหยตัว  $-5^{\circ}\text{C}$  และช่วงอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจักร  $20^{\circ}\text{C} - 60^{\circ}\text{C}$

4. ผลการเปรียบเทียบสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของปั๊มความร้อน  $COP_{HP}$  ระหว่างค่าอ้างอิงและค่าจากแบบจำลองทางเทอร์โมไนามิกส์ในช่วงอุณหภูมิที่ทำการศึกษาวิจัยจากกลุ่มตัวอย่าง 20 ตัวอย่างพบว่า ความผิดพลาดเฉลี่ย  $\pm 2.4394\%$  จากรูปที่ 4 แสดงการเปรียบเทียบสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของปั๊มความร้อน  $COP_{HP}$  จากกลุ่มตัวอย่างที่มีอุณหภูมิกลับตัว  $70^{\circ}\text{C}$  และช่วงอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจักร  $20^{\circ}\text{C} - 60^{\circ}\text{C}$

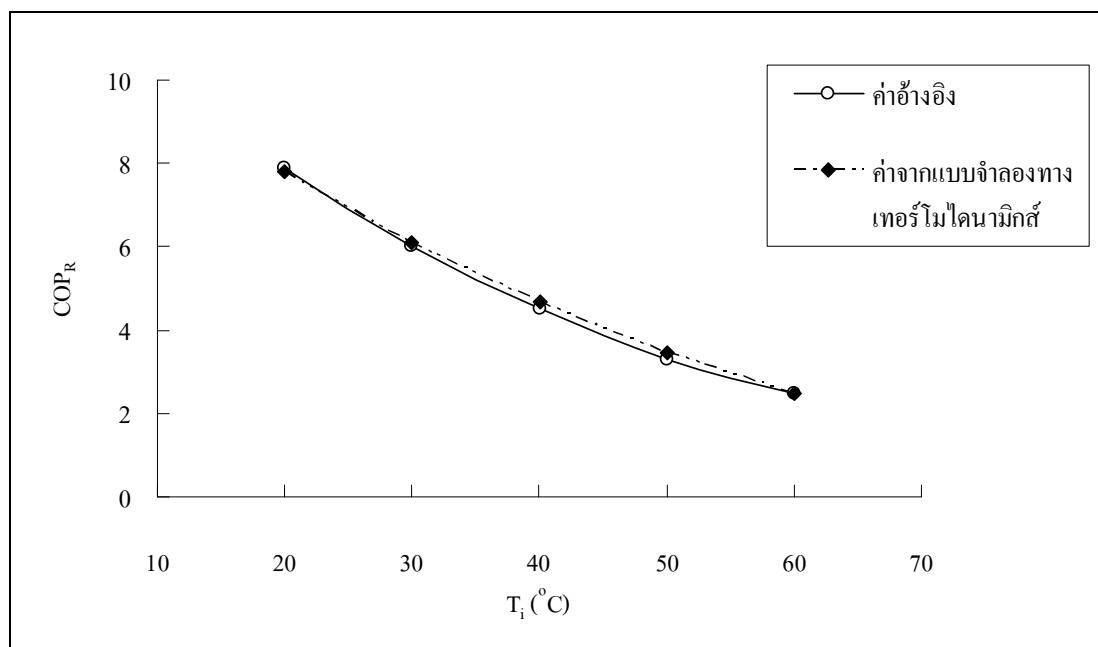


รูปที่ 3.11 เปรียบเทียบความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น  $q_E$  ระหว่างค่าอ้างอิงและค่าจากแบบจำลองทางเทอร์โมไนามิกส์

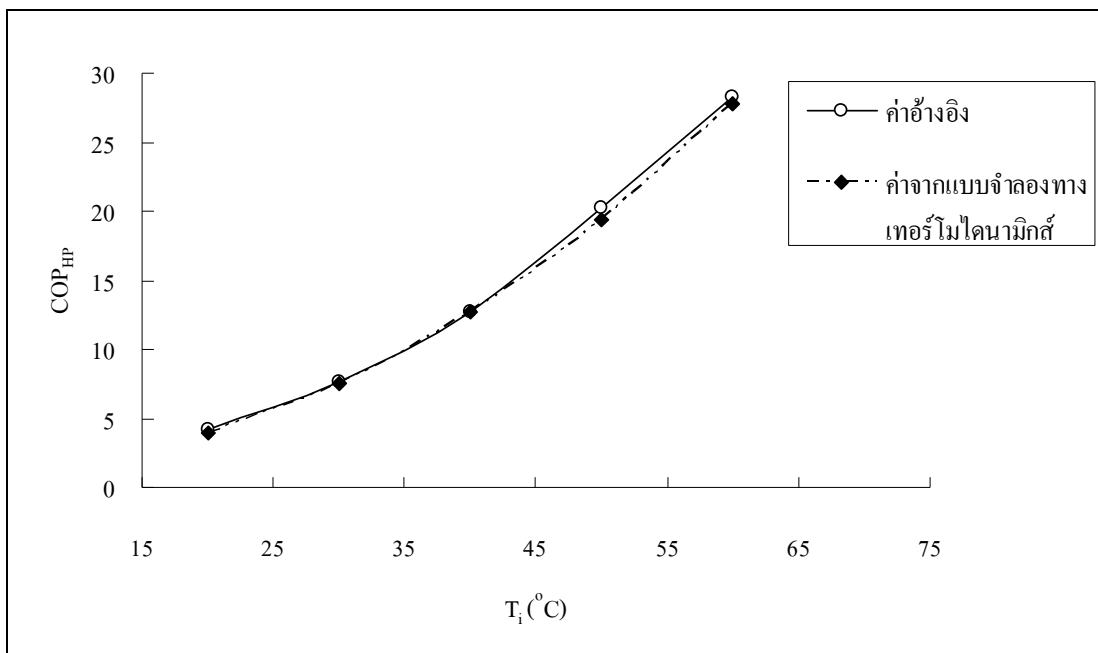
ผลที่ได้จากการเปรียบเทียบความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไนามิกส์ระหว่างค่าอ้างอิงที่ได้จากตารางคุณสมบัติทางเทอร์โมไนามิกส์ของสารทำความเย็น R 134a และค่าที่ได้จากแบบจำลองทางเทอร์โมไนามิกส์ข้างต้นพบว่า แบบจำลองความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไนามิกส์มีความเชื่อถือในระดับที่สามารถยอมรับได้ภายในช่วงของอุณหภูมิของสารทำความเย็น R 134a ที่ทำการศึกษา



รูปที่ 3.12 เปรียบเทียบความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น  $q_C$  ระหว่าง  
ค่าอ้างอิงและค่าจากแบบจำลองทางเทอร์โมไคนา米ิกส์



รูปที่ 3.13 เปรียบเทียบสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของเครื่องทำความเย็น  $COP_R$   
ระหว่างค่าอ้างอิงและค่าจากแบบจำลองทางเทอร์โมไคนา米ิกส์



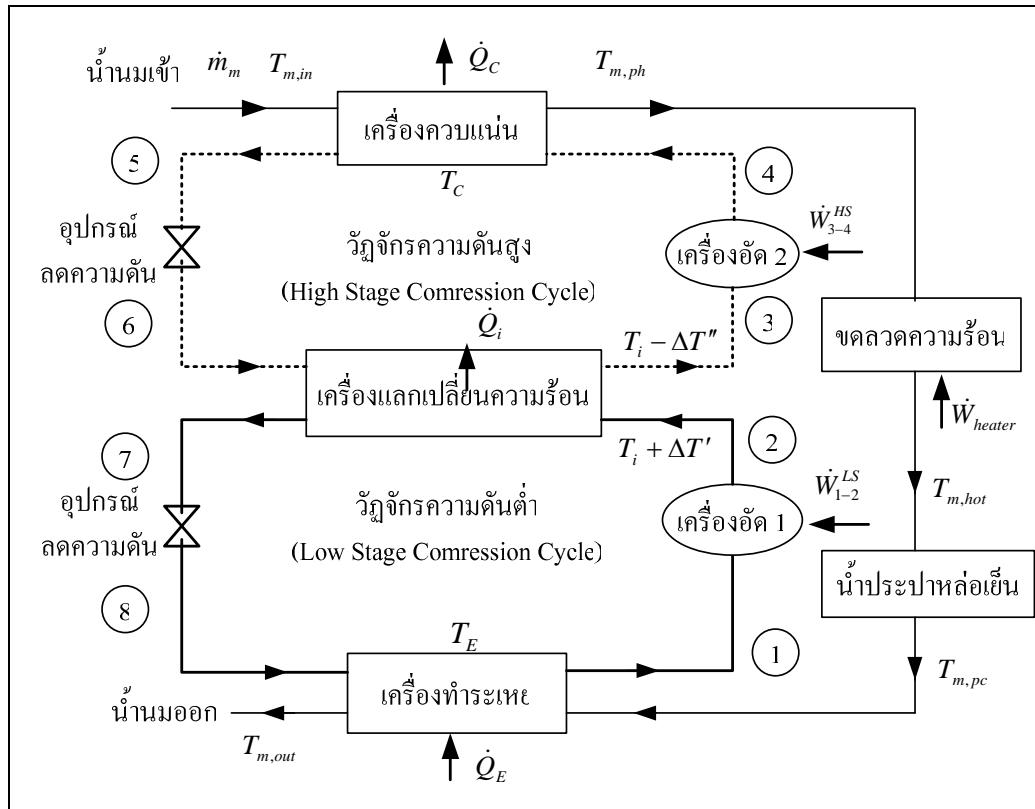
รูปที่ 3.14 เปรียบเทียบสัมประสิทธิ์เชิงสมการณะของปั๊มความร้อน  $COP_{HP}$  ระหว่าง  
ค่าอ้างอิงและค่าจากแบบจำลองทางเทอร์โมไคนา米ิกส์

### 3.7 สรุปผลการวิเคราะห์แบบจำลองทางเทอร์โมไคนา米ิกส์

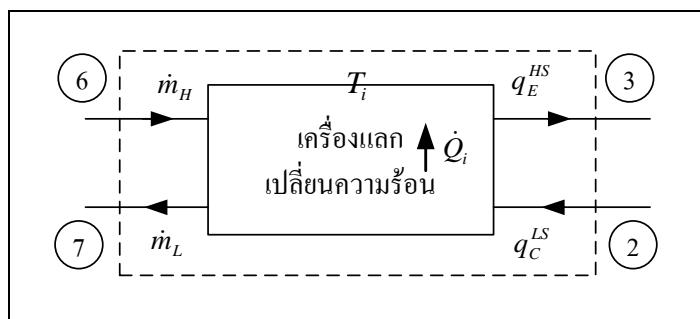
แบบจำลองทางเทอร์โมไคนา米ิกส์ของระบบการทำความเย็นแบบอัดไอส่องขั้นตอนสำหรับระบบการทำความเย็นแบบอัดไอส่องขั้นตอนในกระบวนการพาสเจอร์ไรซ์นแบบบรรจุร้อน เป็นสมการทางเทอร์โมไคนา米ิกส์ที่อยู่ในรูปแบบของความต้องการพลังงานสุทธิของระบบการทำความเย็นแบบอัดไอส่องขั้นตอนและพลังงานความร้อนของขดลวดความร้อน ซึ่งความต้องการพลังงานสุทธิเป็นฟังก์ชันของกำลังงานสุทธิและเวลาการทำงานของระบบ

จากการวิเคราะห์สมดุลมวลและสมดุลพลังงานเพื่อหาสมการกำลังงานสุทธิพบว่า แบบจำลองทางเทอร์โมไคนา米ิกส์ของวัสดุจักรอัดไอแบบสองขั้นตอน โดยอาศัยแฟลชแทงค์ และแบบจำลองทางเทอร์โมไคนา米ิกส์ของวัสดุจักรอัดไอแบบแคสเคเดอุ่มคติ มีความสมมูลกัน จากสมการกำลังงานสุทธิ สมการที่ (3.10) และสมการที่ (3.13) เนื่องจากอัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันต่ำและอัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันสูงของทั้งสองวัสดุจักรมีความสมมูลกัน จากสมการที่ (3.8) และสมการที่ (3.11)

ความต้องการพลังงานสุทธิของวัสดุจักรอัดไอแบบแคสเคเดจิงมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นเนื่องจากอัตราพลดของอุณหภูมิ  $\Delta T'$  และ  $\Delta T''$  เมื่อเทียบกับวัสดุจักรอัดไอแบบแคสเคเดอุ่มคติ



รูปที่ 3.15 วิถีการอัดในแบบแຄสเคดจริงในกระบวนการพาสเจอร์ไรซ์นแบบบรรจุร้อน



รูปที่ 3.16 สมดุลพลางงานเครื่องແລກเปลี่ยนความร้อนกลางวิถีการ

## บทที่ 4

### การออพติไม่เชิง

เนื้อหาบทนี้จะกล่าวถึงการออพติไม่เชิงและวิธีการออพติไม่เชิงที่เหมาะสมกับปัญหาออพติไม่เชิงสำหรับการศึกษาวิจัย การออพติไม่เชิงเป็นกระบวนการหาราก่อนในหรือสภาวะจากตัวแปรควบคุมที่สนใจ ซึ่งทำให้สมการจุดประสงค์สูงสุดหรือต่ำสุดตามเงื่อนไขของแต่ละปัญหา ออพติไม่เชิง สำหรับการศึกษาวิจัยนี้ เป็นการออพติไม่เชิงสมการจุดประสงค์ซึ่งแสดงในรูปแบบของความต้องการพลังงานสุทธิต่อวัน ซึ่งประกอบด้วยความต้องการพลังงานของระบบ การทำความเย็นแบบอัดไออ่องขั้นตอนและความต้องการพลังงานความร้อนของชุดควบคุมความร้อน ผลจากการออพติไม่เชิงจะทำให้ทราบสภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็น ชนิด R 134a ที่ดีที่สุด ภายใต้เงื่อนไขความต้องการพลังงานสุทธิต่ำสุด

#### 4.1 องค์ประกอบของปัญหาออพติไม่เชิง

ปัญหาออพติไม่เชิง (Optimization Problem) โดยทั่วไปมีองค์ประกอบสำคัญ 2 ส่วนคือ สมการจุดประสงค์ (Objective Function) และสมการเงื่อนไข (Constrained Function) ปัญหาออพติไม่เชิงสำหรับการศึกษาวิจัยนี้ เป็นปัญหาออพติไม่เชิงโดยไม่มีเงื่อนไข (Unconstrained Optimization Problem) คือ มีสมการจุดประสงค์เพียงสมการเดียวโดยไม่มีสมการเงื่อนไข เนื่องจาก สมการเงื่อนไขเกิดจากการตั้งสมมติฐานการสร้างสมการความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไดนามิกส์ในหัวข้อ 3.1 สามารถรวมเข้ากับสมการจุดประสงค์ได้เป็นสมการเดียวกล่าวถึง

$$E_{net} = f(T_E, T_i, T_C) \rightarrow \text{minimize} \quad (4.1)$$

#### 4.2 สมการจุดประสงค์ของวัฏจักรอัดไอแบบสองขั้นตอน

สมการจุดประสงค์ของวัฏจักรอัดไอแบบสองขั้นตอนสำหรับการศึกษาวิจัยนี้ คือ แบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์ซึ่งแสดงในรูปแบบของความต้องการพลังงานสุทธิต่อวัน ประกอบด้วยความต้องการพลังงานของระบบการทำความเย็นแบบอัดไออ่องขั้นตอน และความต้องการพลังงานความร้อนของชุดควบคุมความร้อน สมการจุดประสงค์ของวัฏจักรอัดไอแบบสองขั้นตอนในรูปทั่วไป สามารถแสดงในรูปปริพันธ์ของกำลังงานและเวลาการทำงานต่อวัน ได้ดังนี้

$$E_{net} = \int \dot{W}_{net} dt = \int \dot{W}_{1 \rightarrow 2}^{LS} dt + \int \dot{W}_{3 \rightarrow 4}^{HS} dt + \int \dot{W}_{heater} dt \quad (4.2)$$

#### 4.3 สมการจุดประสิทธิภาพของวัสดุจัดอัดไอแบบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์

สมการจุดประสิทธิภาพของวัสดุจัดอัดไอแบบสองขั้นตอน โดยอาศัยแฟลชแทงค์ ประกอบด้วย สมการจุดประสิทธิภาพของวัสดุจัดอัดไอแบบสองขั้นตอนในรูปทั่วไป สมการที่ (4.1) และสมการกำลังงานสุทธิของวัสดุจัดอัดไอแบบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ สมการที่ (3.10) แสดงได้ดังนี้

$$E_{net,FT} = \int \dot{W}_{net,FT} dt = \int \dot{W}_{1 \rightarrow 2}^{LS} dt + \int \dot{W}_{3 \rightarrow 4}^{HS} dt + \int \dot{W}_{heater} dt \quad (4.3)$$

$$\begin{aligned} \text{เมื่อ } \dot{W}_{net,FT} &= \frac{\dot{m}_L q_E}{COP_R} + \frac{\dot{m}_H q_C}{COP_{HP}} + \dot{m}_m C_p (T_{m,hot} - T_{m,ph}) \\ \dot{m}_H &= \dot{m}_L \frac{(h_7 - h_2)}{(h_3 - h_6)} \\ \text{และ } \dot{m}_L &= \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pc} - T_{m,out})}{q_E} \end{aligned}$$

#### 4.4 สมการจุดประสิทธิภาพของวัสดุจัดอัดไอแบบแคสเกเดอุดมคติ

สมการจุดประสิทธิภาพของวัสดุจัดอัดไอแบบแคสเกเดอุดมคติ ประกอบด้วย สมการจุดประสิทธิภาพของวัสดุจัดอัดไอแบบสองขั้นตอนในรูปทั่วไป สมการที่ (4.1) และสมการกำลังงานสุทธิของวัสดุจัดอัดไอแบบแคสเกเดอุดมคติ สมการที่ (3.13) แสดงได้ดังนี้

$$E_{net,IC} = \int \dot{W}_{net,IC} dt = \int \dot{W}_{1 \rightarrow 2}^{LS} dt + \int \dot{W}_{3 \rightarrow 4}^{HS} dt + \int \dot{W}_{heater} dt \quad (4.4)$$

$$\begin{aligned} \text{เมื่อ } \dot{W}_{net,IC} &= \frac{\dot{m}_L q_E}{COP_R} + \frac{\dot{m}_H q_C}{COP_{HP}} + \dot{m}_m C_p (T_{m,hot} - T_{m,ph}) \\ \dot{m}_H &= \dot{m}_L \cdot \left\{ q_E \left( \frac{1}{COP_R} + 1 \right) / q_C \left( 1 - \frac{1}{COP_{HP}} \right) \right\} \\ \text{และ } \dot{m}_L &= \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pc} - T_{m,out})}{q_E} \end{aligned}$$

#### 4.5 สมการจุดประสิทธิภาพของวัสดุจัดอัดไออกเมนต์แคนเซเดจริง

สมการจุดประสิทธิภาพของวัสดุจัดอัดไออกเมนต์แคนเซเดจริงประกอบด้วย สมการจุดประสิทธิภาพของวัสดุจัดอัดไออกเมนต์สองขั้นตอนในรูปทั่วไป สมการที่ (4.1) และสมการกำลังงานสูตรของวัสดุจัดอัดไออกเมนต์แคนเซเดจริง แสดงได้ดังนี้

$$E_{net,RC} = \int \dot{W}_{net,RC} dt = \int \dot{W}_{1 \rightarrow 2}^{LS} dt + \int \dot{W}_{3 \rightarrow 4}^{HS} dt + \int \dot{W}_{heater} dt \quad (4.5)$$

$$\begin{aligned} \text{เมื่อ } \dot{W}_{net,RC} &= \frac{\dot{m}_L q_E(T_E, T_i + \Delta T')}{COP_R} + \left( \frac{1}{COP_{HP}} - 1 \right) (\dot{m}_H q_C(T_C, T_i - \Delta T'')) \\ &\quad + \dot{m}_m C_p (T_{m,pc} - T_{m,out}) \\ \dot{m}_H &= \dot{m}_L \cdot \{q_E(T_E, T_i + \Delta T') \cdot (\frac{1}{COP_R} + 1) / q_C(T_C, T_i - \Delta T'') \cdot (1 - \frac{1}{COP_{HP}})\} \\ \text{และ } \dot{m}_L &= \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pc} - T_{m,out})}{q_E} \end{aligned}$$

#### 4.6 การจำแนกตัวแปรจากสมการจุดประสิทธิภาพ

จากสมการจุดประสิทธิภาพของวัสดุจัดอัดไออกเมนต์สองขั้นตอน สมการที่ (4.2) สมการที่ (4.3) และสมการที่ (4.4) สามารถจำแนกตัวแปรจากสมการจุดประสิทธิภาพดังนี้

##### 4.6.1 ตัวแปรอิสระ

การศึกษาวิจัยนี้มีสภาพการทำงานเทอร์โน่ไดนามิกส์ของสารทำความเย็นเป็นตัวแปรอิสระคือ

1. อุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็น  $T_E$  เป็นพงกชันอุณหภูมินิมเข้า  $T_{m,in}$  อุณหภูมน้ำเย็นออก  $T_{m,out}$  ซึ่งถูกกำหนดด้วยกระบวนการทำความเย็นและความแตกต่างอุณหภูมิเฉลี่ย เชิงลือกที่เครื่องทำระหว่าง  $\Delta T_{lm,E}$  ดังนี้

$$T_E = T_E(T_{m,out}, T_{m,in}, \Delta T_{lm,E}) \quad (4.6)$$

2. อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดของสารทำความเย็น  $T_i$

3. อุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น  $T_C$

จากสมการที่ (4.5) พบว่า อุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็น  $T_E$  เป็นตัวแปรควบคุมที่ขึ้นอยู่กับตัวแปรกำหนด ดังนั้นการศึกษาวิจัยนี้จึงมีตัวแปรอิสระเพียงสองตัวแปรคือ อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดของสารทำความเย็น  $T_i$  และอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น  $T_C$

#### 4.6.2 ตัวแปรตาม

การศึกษาวิจัยนี้มีตัวแปรตาม ซึ่งเป็นตัวแปรที่ขึ้นอยู่กับสภาพทางเทอร์โมไนมิกส์ของสารทำความเย็นและข้อกำหนดของกระบวนการผลิตน้ำแข็ง เช่น

1. ความร้อนจำเพาะของน้ำ  $C_p$  เป็นตัวแปรที่ขึ้นอยู่กับสภาพทางเทอร์โมไนมิกส์ของสารทำความเย็น เนื่องจากช่วงอุณหภูมินมที่ทำการศึกษามีช่วงแคบ สามารถตั้งสมมติฐานได้ว่า ความร้อนจำเพาะของน้ำมีค่าคงที่ที่ค่าอุณหภูมินมเคลื่อน

2. อัตราการให้โดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันต่ำ  $\dot{m}_L$  เป็นตัวแปรที่ขึ้นอยู่กับการระการทำความเย็นน้ำและความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นเนื่องจากกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่จากการสมดุลพลังงาน สมการที่ (3.9) แสดงดังนี้

$$\dot{m}_L = \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pc} - T_{m,out})}{q_E} \quad (4.7)$$

3. อัตราการให้โดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันสูง  $\dot{m}_H$  เป็นตัวแปรที่ขึ้นอยู่กับอัตราการให้โดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันสูงจากการสมดุลพลังงาน จากสมการที่ (3.8) แสดงดังนี้

$$\dot{m}_H = \dot{m}_L \frac{(h_7 - h_2)}{(h_3 - h_6)} \quad (4.8)$$

จากสมการที่ (3.12) แสดงดังนี้

$$\dot{m}_H = \dot{m}_L \cdot \left\{ q_E \left( \frac{1}{COP_R} + 1 \right) / q_C \left( 1 - \frac{1}{COP_{HP}} \right) \right\} \quad (4.9)$$

4. อุณหภูมินมภายในห้องการทำความร้อนเบื้องต้น  $T_{m,ph}$  เป็นพิจารณาของอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น  $T_C$  อุณหภูมินมเข้า  $T_{m,in}$  และอุณหภูมิเฉลี่ยเชิงลือกที่เครื่องความแ่นน์  $\Delta T_{lm,C}$  แสดงได้ดังนี้

$$T_{m,ph} = T_{m,ph}(T_C, T_{m,in}, \Delta T_{lm,C}) \quad (4.10)$$

#### 4.6.3 ตัวแปรออกแบบ

การศึกษาวิจัยนี้มีข้อกำหนดของกระบวนการผลิตน้ำยาหล่อเย็นและอุณหภูมิเฉลี่ยเชิงลือกของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนเป็นตัวแปรออกแบบคือ

1. อัตราการไหลโดยมวลของน้ำ  $m_m$  คือกำลังการผลิตที่เวลาการทำงาน 8 ชั่วโมงต่อวัน ซึ่งเป็นตัวแปรที่ถูกกำหนดด้วยปริมาณการรับน้ำหนักคงต่อวัน และสัดส่วนการรับน้ำหนักกลุ่ม A และน้ำหนักกลุ่ม B

2. เวลาการผลิต  $t$  เป็นตัวแปรที่ถูกกำหนดด้วยกำลังการผลิต บริษัทการรับน้ำหนักคงต่อวันและสัดส่วนการรับน้ำหนักคงต่อวันระหว่างกลุ่ม A และกลุ่ม B

3. อุณหภูมินมเข้า  $T_{m,in}$  สามารถพิจารณาเป็น 2 ช่วงเวลาคืออุณหภูมิกลุ่ม A เข้าสู่กระบวนการ A2 ในช่วงเช้าและอุณหภูมิกลุ่ม B เข้าสู่กระบวนการ B3 ในช่วงบ่าย

4. อุณหภูมินมภายในห้องทำความเย็นเบื้องต้น  $T_{m,pc}$  จากข้อกำหนดของกระบวนการลดอุณหภูมินมเบื้องต้น กระบวนการ A5 และกระบวนการ B6

5. อุณหภูมินมเย็นออก  $T_{m,out}$  จากข้อกำหนดของกระบวนการทำความเย็นเก็บรักษา B2 และกระบวนการทำความเย็นเพื่อกีบบรรจุ A6

6. อุณหภูมินมร้อน  $T_{m,hot}$  จากข้อกำหนดของกระบวนการพลาสติคไรซ์ กระบวนการ A2 และกระบวนการ B3

7. ความแตกต่างอุณหภูมิเฉลี่ยเชิงลือก  $\Delta T_{lm,k}$  จากประสิทธิภาพการถ่ายเทความร้อนของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนคือ เครื่องทำระเหย เครื่องความแ่นน์และเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างวัสดุจัด ซึ่งแสดงในรูปแบบของอุณหภูมิเฉลี่ยเชิงลือกดังนี้

$$\Delta T_{lm,k} = \frac{Q_k}{(UA)_k} \quad (4.11)$$

## 4.7 วิธีการออพติไม่เชิง

วิธีการออพติไม่เชิงที่สามารถแก้ปัญหาออพติไม่เชิงโดยไม่มีเงื่อนไข สามารถจำแนกออกเป็น 2 วิธีการหลักคือ วิธีการเสิร์ชโดยตรงและวิธีการเดสเซนต์ ดังนี้

1. กลุ่มวิธีการเสิร์ชโดยตรง (Direct Search Methods) วิธีการเสิร์ชเป็นวิธีการที่มีความเหมาะสมสำหรับการแก้ปัญหาออพติไม่เชิงที่มีสมการจุดประสงค์ไม่เป็นสมการอนุพันธ์ย่อย (Partial Differential Equation) เป็นสมการที่ง่ายไม่มีความซับซ้อนและมีจำนวนตัวแปรควบคุมน้อย วิธีการเสิร์ชอาจเรียกว่า วิธีการที่ไม่เป็นกรเดียนต์ (Nongradient Methods)

2. กลุ่มวิธีการเดสเซนต์ (Descent Methods) วิธีการเดสเซนต์เป็นวิธีการที่มีความเหมาะสมสำหรับการแก้ปัญหาออพติไม่เชิงที่มีสมการจุดประสงค์เป็นสมการอนุพันธ์ วิธีการเดสเซนต์อาจเรียกว่า วิธีการกรเดียนต์ (Gradient Methods) ซึ่งโดยทั่วไปแล้ววิธีการเดสเซนต์มีประสิทธิภาพในการแก้ปัญหาออพติไม่เชิงมากกว่าวิธีการเสิร์ชโดยตรง เนื่องจากใช้วิธีการทำงานแคสคูลัสซ์วัยในการแก้ปัญหา จึงทำให้วิธีนี้ถูกเข้าสู่ผลเฉลยได้รวดเร็วกว่า

### 4.7.1 วิธีการออพติไม่เชิงสำหรับการศึกษาวิจัย

จากสมการจุดประสงค์ของวัฏจักรอัด ไอแบบสองขั้นตอน สมการที่ (4.2) สมการที่ (4.3) สมการที่ (4.4) พบว่า เป็นสมการจุดประสงค์เดียวซึ่งเป็นปัญหาออพติไม่เชิงโดยไม่มีเงื่อนไข เป็นสมการที่ง่ายไม่มีความซับซ้อนสำหรับการคำนวณ วิธีการออพติไม่เชิงเหมาะสมสำหรับการแก้ปัญหาออพติไม่เชิงในการศึกษาวิจัยนี้คือ กลุ่มวิธีการเสิร์ชโดยตรงด้วยวิธีการแลดทิชเสิร์ช เนื่องจากมีระเบียบวิธีการออพติไม่เชิงมีความง่ายและสะดวกต่อการโปรแกรมคอมพิวเตอร์

### 4.7.2 วิธีการแลดทิชเสิร์ช

วิธีการแลดทิชเสิร์ช (Lattice Search Method) เป็นวิธีหนึ่งของกลุ่มวิธีการเสิร์ชที่เหมาะสมสำหรับการแก้ปัญหาออพติไม่เชิงโดยไม่มีเงื่อนไขหลายตัวแปร (Multivariables Unconstrained Optimization) โดยคำนวณตามทิศทางสูงสุดหรือต่ำสุดของสมการจุดประสงค์ สำหรับการศึกษาวิจัยนี้เป็นปัญหาค่าต่ำสุด ซึ่งมีระเบียบวิธีดังนี้

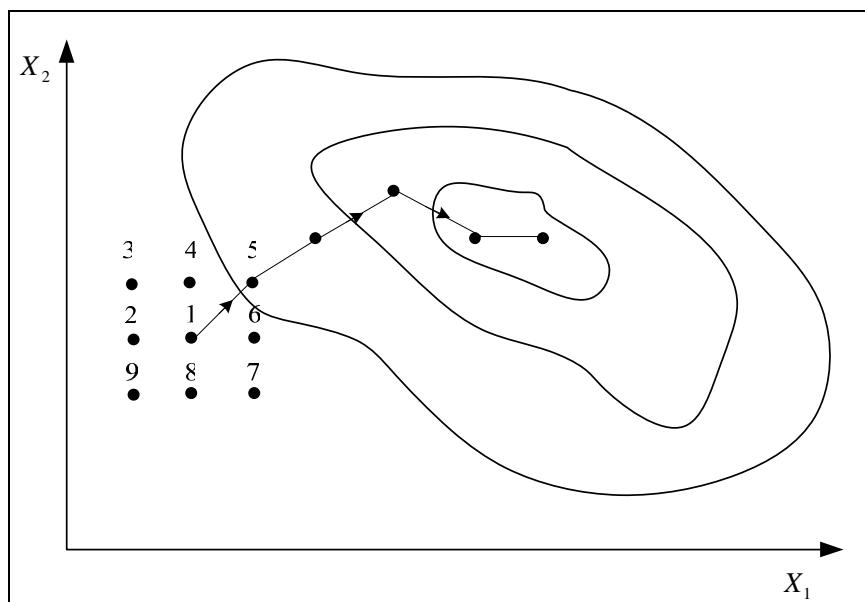
1. กำหนดจุดเริ่มต้นเป็นจุดศูนย์กลางของการคำนวณจุด 1 และกำหนดระยะกริดเริ่มต้นการคำนวณรอบจุดศูนย์กลาง ภายในขอบเขตของตัวแปรที่สนใจ

2. ตรวจสอบผลการคำนวณของจุดอื่นรอบจุดศูนย์กลาง เมื่อผลการคำนวณของจุดใดๆ ให้สมการจุดประสงค์มีค่าต่ำสุด กำหนดจุดนั้นเป็นจุดศูนย์กลางของการคำนวณลำดับถัดไป

3. เมื่อตรวจสอบผลการคำนวณแล้วพบว่า จุดศูนย์กลางของการคำนวณลำดับถัดไป จุดประสงค์มีค่าต่ำสุด ทำการลดระยะกริดให้มีความละเอียดมากขึ้นและทำการคำนวณตามระเบียบ

วิธีข้อที่ 2 จงพบจุดที่ทำให้สมการจุดประสงค์มีค่าต่ำที่สุด ภายใต้เงื่อนไขความลับอีกดของระบบทริกที่ยอมรับได้

จากรูปที่ 4.1 แสดงการแก้ปัญหาค่าต่ำสุดสองตัวแปรคือ  $X_1$  และ  $X_2$  ด้วยระเบียบวิธีการแลตทิชเลิร์ช โดยการกำหนดจุดเริ่มต้นเป็นจุดศูนย์กลางของการคำนวน จุดที่ 1 และกำหนดคระยะกริดเริ่มต้นการคำนวนรอบจุดศูนย์กลาง จุดที่ 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8 และ 9 ตามลำดับ เมื่อตรวจสอบผลการคำนวนพบว่า จุดที่ 5 ให้สมการจุดประสงค์มีค่าต่ำสุด ทำการกำหนดจุดที่ 5 เป็นจุดศูนย์กลางของการคำนวนของลำดับถัดไป และทำการระเบียบวิธีข้อที่ 3 จงพบจุดที่ทำให้สมการจุดประสงค์มีค่าต่ำที่สุด



รูปที่ 4.1 การแก้ปัญหาค่าต่ำสุดสองตัวแปรด้วยระเบียบวิธีการแลตทิชเลิร์ช

#### 4.8 สรุปแนวทางการออพติไมเซชันในการศึกษาวิจัย

ปัญหาออพติไมเซชันสำหรับการศึกษาวิจัยนี้เป็นปัญหาออพติไมเซชันโดยไม่มีเงื่อนไข (Unconstrained Optimization Problem) โดยสมการจุดประสงค์ของวัภจกรอัด ไอยแบบสองขั้นตอน สมการที่ (4.2) สมการที่ (4.3) และสมการที่ (4.4) มีตัวแปรอิสระเป็นสภาวะทางเทอร์โน ไคนามิกส์ ของสารทำความเย็น 3 ตัวแปรคือ อุณหภูมิระหว่างของสารทำความเย็น  $T_E$  อุณหภูมิระหว่างกลวงวัภจกรของสารทำความเย็น  $T_i$  และอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น  $T_C$  มีตัวแปรตามซึ่งขึ้นอยู่กับสภาวะทางเทอร์โน ไคนามิกส์ของสารทำความเย็นและขึ้นอยู่กับเงื่อนไขข้อกำหนดของการออกแบบสำหรับ

กระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไซซ์ และมีตัวแปรออกแบบเป็นเงื่อนไขข้อกำหนดของการออกแบบ  
สำหรับกระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไซซ์ โดยแก้ไขปัญหาอุปกรณ์ไม่เข้าชันของวัสดุกรอต ไอแบบ  
สองขั้นตอนดังกล่าวข้างต้นด้วยวิธีการแลตทิชเสริร์ช การโปรแกรมคอมพิวเตอร์ด้วยวิธีการแลตทิช  
เสริร์ชแสดงในภาคผนวก จ.

## บทที่ 5

### สรุปและวิเคราะห์ผลการศึกษาวิจัย

#### 5.1 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย

เพื่อแสดงแนวโน้มของสภาพอากาศเทอร์โมไคนามิกส์ของสารทำความสะอาดเย็นที่ดีที่สุดจากแบบจำลองทางเทอร์โมไคนามิกส์ของระบบอัดไอแบบสองขั้นตอน การศึกษาวิจัยนี้จึงทำการศึกษาโดยมีข้อกำหนดสภาพอากาศเทอร์โมไคนามิกส์ของสารทำความสะอาดเย็น แสดงดังตารางที่ 5.1 เสื่อนไป และข้อกำหนดสำหรับกระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไรซ์แบบบรรจุร้อน แสดงดังตารางที่ 5.2 และข้อกำหนดของกระบวนการทำความสะอาดเย็น แสดงดังตารางที่ 5.3

ตารางที่ 5.1 ข้อกำหนดสภาพอากาศเทอร์โมไคนามิกส์ของสารทำความสะอาดเย็น

ลำดับที่	ข้อกำหนดสภาพอากาศเทอร์โมไคนามิกส์ของสารทำความสะอาดเย็น	ช่วงที่พิจารณา
1	อุณหภูมิระเหยตัวของสารทำความสะอาดเย็น ${}^{\circ}\text{C}$	(-6) - (-2)
2	อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจักรของสารทำความสะอาดเย็น ${}^{\circ}\text{C}$	20 - 60
3	อุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความสะอาดเย็น ${}^{\circ}\text{C}$	65 - 90

#### 5.2 การวิเคราะห์ผลการศึกษาวิจัย

ผลการศึกษาวิจัยที่ได้พบว่าสัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B ที่เสื่อนไปของ การรับปริมาณน้ำนมคิดเป็น ๑ กีโตร์เซนต์ มีแนวโน้มความต้องการพลังงาน สุทธิต่อวันของระบบทำความสะอาดเย็นแบบอัดไอสองขั้นตอนต่ำสุด สภาวะทางเทอร์โมไคนามิกส์ ของสารทำความสะอาดเย็นที่ดีที่สุดคือ อุณหภูมิระเหยของสารทำความสะอาดเย็นมีแนวโน้มเข้าใกล้ อุณหภูมินม ต่ำสุด อุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความสะอาดเย็นมีแนวโน้มเข้าใกล้ อุณหภูมินมสูงสุดและ อุณหภูมิ ระหว่างกลางวัสดุจักรของสารทำความสะอาดเย็นมีแนวโน้มที่ค่าเฉลี่ยระหว่าง อุณหภูมิระเหยของสารทำความสะอาดเย็น ในวัสดุจักรความดันต่ำ และ อุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความสะอาดเย็น ในวัสดุจักร ความดันสูง กระบวนการผลิตน้ำยาสเจอร์ไรซ์มีแนวโน้มความต้องการพลังงานความร้อน ในการ จัดการความดันสูงที่แทนพลังงานความร้อนจากขาดความร้อนทั้งหมด

### ตารางที่ 5.2 ข้อกำหนดสำหรับกระบวนการผลิตน้ำยาเชื้อโรครูปแบบบรรจุร้อน

ลำดับที่	ข้อกำหนดของกระบวนการผลิตน้ำยาเชื้อโรครูปแบบบรรจุร้อน	ขอบเขตการศึกษา
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	1 - 10
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	1 - 20
3	สัดส่วนโดยปริมาตรการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	100:0
		80:20
		60:40
		50:50
		40:60
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A ชั่วโมง/วัน	$\geq 4$
5	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
6	เวลาการผลิต ชั่วโมง/วัน	$\geq 8$

#### 5.2.1 สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B

สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B มีแนวโน้มความต้องการผลิตงานสูงที่ต่อวันของระบบทำความเย็นแบบอัดไอล่องขั้นตอน (วัสดุกรอัดไอล่องขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์และวัสดุกรอัดไอล่องแบบแคสเกเดอัลมอนต์) ต่ำสุด ที่เงื่อนไขการรับปริมาณน้ำนมดิบได้ ๆ คือ สัดส่วน 100:0 เปอร์เซนต์ เนื่องจากการรับน้ำนมกลุ่ม B มีภาระการทำความเย็นในกระบวนการเก็บรักษา (กระบวนการ B2) ดังนั้นความต้องการผลิตงานสูงที่ต่อวันจึงมีแนวโน้มลดลงตามสัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม B

อย่างไรก็ตามจากการรับน้ำนมกลุ่ม B ที่มีสัดส่วนลดลง จะทำให้มีความต้องการของกำลังการผลิตต่อวันที่มีแนวโน้มเพิ่มขึ้น เนื่องจากข้อกำหนดของเวลาการผลิตต่อวันของกระบวนการ A ตารางที่ 5.2 ซึ่งจำเป็นต้องพิจารณาค่าลงทุนเริ่มต้นที่เหมาะสมของระบบสำหรับรองรับกำลังการผลิตต่อวันที่มีแนวโน้มเพิ่มขึ้นร่วมกับความต้องการผลิตงานสูงที่ต่อวันของวัสดุกรอัดไอล่องขั้นตอนที่มีแนวโน้มลดลงตามสัดส่วนของการรับน้ำนมกลุ่ม B ดังนั้นจากผลการศึกษาวิจัยนี้ แสดงให้เห็นว่าในกระบวนการผลิตควรจำกัดน้ำนมกลุ่ม B ให้น้อยที่สุด และรับน้ำนมกลุ่ม A เข้าสู่กระบวนการผลิตให้มากที่สุดเท่าที่จะเป็นไปได้

### ตารางที่ 5.3 ข้อกำหนดของกระบวนการทำความร้อนและการทำความเย็น

ลำดับที่	ข้อกำหนดของกระบวนการทำความร้อน(กระบวนการ A2, B3)	ค่าที่พิจารณา
1	อุณหภูมินมจากกระบวนการ A1 และ $B1^{\circ}\text{C}$	35
2	อุณหภูมินมเข้ากระบวนการ A2 และ $B3^{\circ}\text{C}$	$T_{m,ph} = T_C - 10$
3	อุณหภูมินมภายในหลังจากการทำความร้อน $^{\circ}\text{C}$	85
ข้อกำหนดของกระบวนการทำความเย็น (กระบวนการ B2 และกระบวนการ A6 และ B7)		
4	อุณหภูมินมเข้ากระบวนการ B2 $^{\circ}\text{C}$	35
5	อุณหภูมินมลดความร้อนเบื้องต้น $^{\circ}\text{C}$	50
6	อุณหภูมินมภายในหลังจากการทำความเย็น $^{\circ}\text{C}$	4

#### 5.2.2 ตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย

เพื่อให้ทราบถึงรายละเอียดที่ชัดเจนของแนวโน้มความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันของระบบทำความเย็นแบบอัดไอสองขั้นตอน (วัสดุกรอัดไอแบบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ และวัสดุกรอัดไอแบบแคสเกดอุดมคติ) จึงแสดงตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย คือ ข้อกำหนดที่มีเงื่อนไขของการรับปริมาณน้ำหนักติบ 1 ตัน สัดส่วนการรับน้ำหนักกลุ่ม A และน้ำหนักกลุ่ม B เป็น 100:0 เปอร์เซนต์ ซึ่งตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยแสดงในตารางที่ 5.4 จากตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยข้างต้นสามารถสรุปและวิเคราะห์ผลได้ดังนี้

#### 5.2.3 สภาพการทำงานของไนโตรเจนเหลวสำหรับการเย็นที่ดีที่สุด

จากราฟแสดงเส้นความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันคงที่กับอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุกรของสารทำความเย็นและอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น รูปที่ 5.1 และราฟแสดงความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันกับอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นที่อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุกรของสารทำความเย็นระหว่าง  $20^{\circ}\text{C} - 60^{\circ}\text{C}$  รูปที่ 5.2 พบร่วมกับสภาพการทำงานของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดที่อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุกรของสารทำความเย็นระหว่าง  $44^{\circ}\text{C}$  ( $1.2 \text{ MPa}$ ) และอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น  $90^{\circ}\text{C}$  ( $3.3 \text{ MPa}$ ) เมื่อกำหนดอุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็น  $-6^{\circ}\text{C}$  ( $250 \text{ kPa}$ )

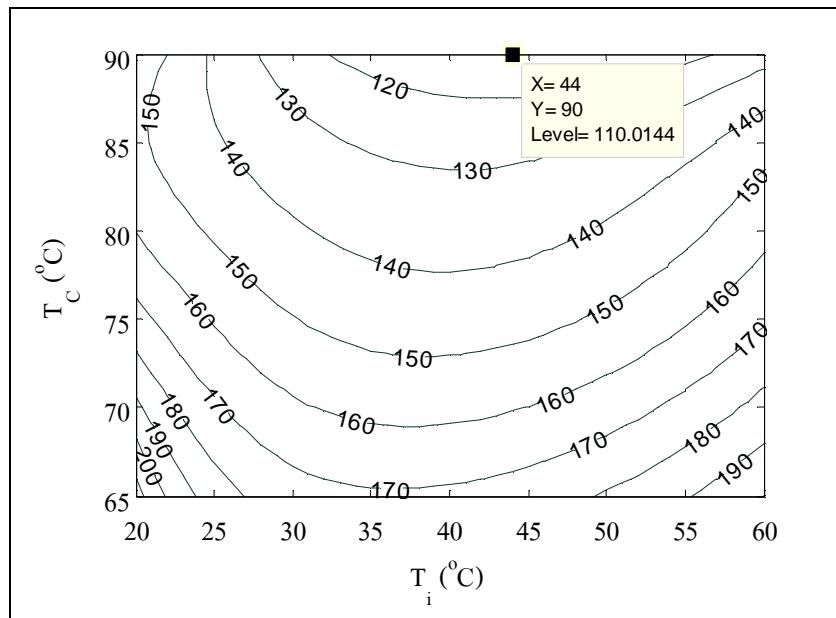
สภาพการทำงานของไนโตรเจนเหลวสำหรับการเย็นที่ดีที่สุดของตัวอย่างข้อกำหนดจากกราฟแสดงความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันกับอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นที่มีอุณหภูมิ

ระหว่างกลางวัสดุจกรของสารทำความเย็น  $44^{\circ}\text{C}$  รูปที่ 5.3 พบว่า ความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันมีแนวโน้มลดลงตามอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นที่สูงขึ้น เนื่องจากความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อนมีอิทธิพลต่อกำลังความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันสูงสุดที่ช่วงอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็น  $65^{\circ}\text{C} - 80^{\circ}\text{C}$  และความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันมีแนวโน้มต่ำสุดที่ช่วงอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็น  $80^{\circ}\text{C} - 90^{\circ}\text{C}$  โดยที่ความต้องการพลังงานของวัสดุจกรความดันต่ำและความต้องการพลังงานของวัสดุจกรความดันสูงมีแนวโน้มค่อนข้างคงที่ ในขณะที่ความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อนมีแนวโน้มลดลงต่ำกว่าความต้องการพลังงานของวัสดุจกรอัด ไอแบบสองขั้นตอน

ตารางที่ 5.4 ตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย

ลำดับที่	ตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย	ค่าที่พิจารณา
1	ปริมาณการรับน้ำหนักติดตัน/วัน	1
2	กำลังการผลิตตัน/วัน	2
3	สัดส่วนโดยปริมาตรการรับน้ำหนักกลุ่ม A และน้ำหนักกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	100:0
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
5	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
6	เวลาการผลิตทึ่งหมด ชั่วโมง/วัน	4
7	อุณหภูมิระเหยของสารทำความเย็น $^{\circ}\text{C}$	-6

สภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่มีอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจกรของสารทำความเย็นต่ำกว่าอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจกรของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดของตัวอย่างข้อกำหนดการศึกษาวิจัย จากราฟแสดงความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันกับอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นที่อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจกรของสารทำความเย็น  $20^{\circ}\text{C}$  รูปที่ 5.4 พบว่า ความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันมีแนวโน้มลดลงตามอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นที่สูงขึ้น เนื่องจากความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อนมีอิทธิพลต่อกำลังความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันสูงสุดที่ช่วงอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็น  $65^{\circ}\text{C} - 80^{\circ}\text{C}$  โดยความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันมีแนวโน้มต่ำสุดที่อุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็น  $80^{\circ}\text{C} - 90^{\circ}\text{C}$  และมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นอีกรึ่งที่ช่วงอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็น  $80^{\circ}\text{C} - 90^{\circ}\text{C}$  เนื่องจากความต้องการพลังงานของวัสดุจกรความดันสูงมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น ซึ่งมีอิทธิพลต่อกำลังความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันที่เพิ่มขึ้นในช่วงดังกล่าว

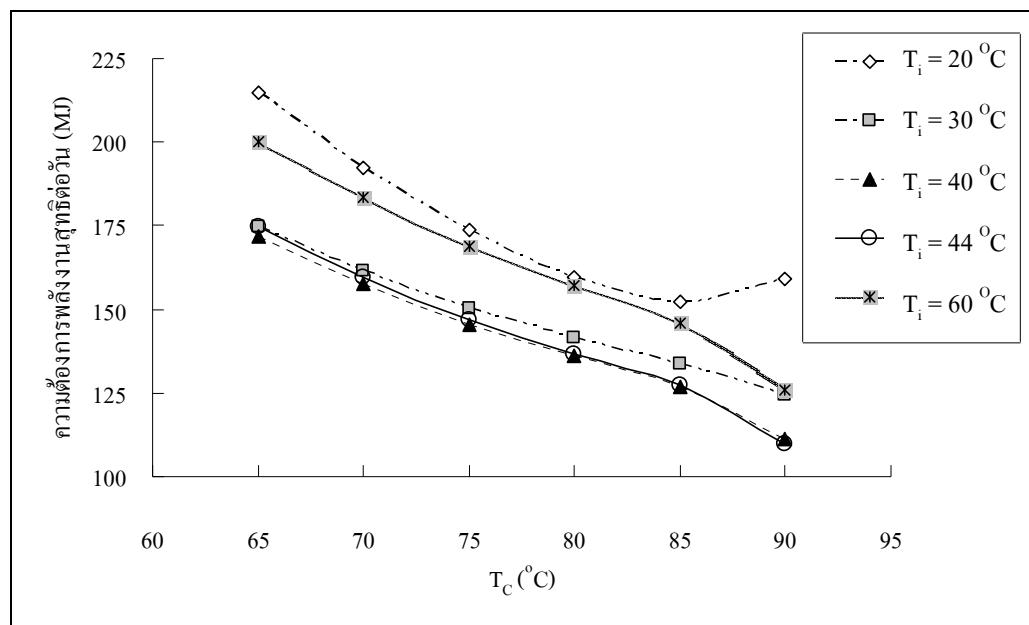


รูปที่ 5.1 กราฟแสดงเส้นความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันคงที่ กับอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดและอุณหภูมิกลั่นตัว

ความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันโดยรวมที่มีอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดของสารทำความเย็น  $20^{\circ}\text{C}$  มีแนวโน้มที่สูงกว่าเมื่อเทียบกับความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันที่มีสภาพทางเทอร์โมไดนามิกส์ที่ดีที่สุด เนื่องจากอิทธิพลของความต้องการพลังงานของวัสดุจัดความตันสูงมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นในช่วงอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นสูง

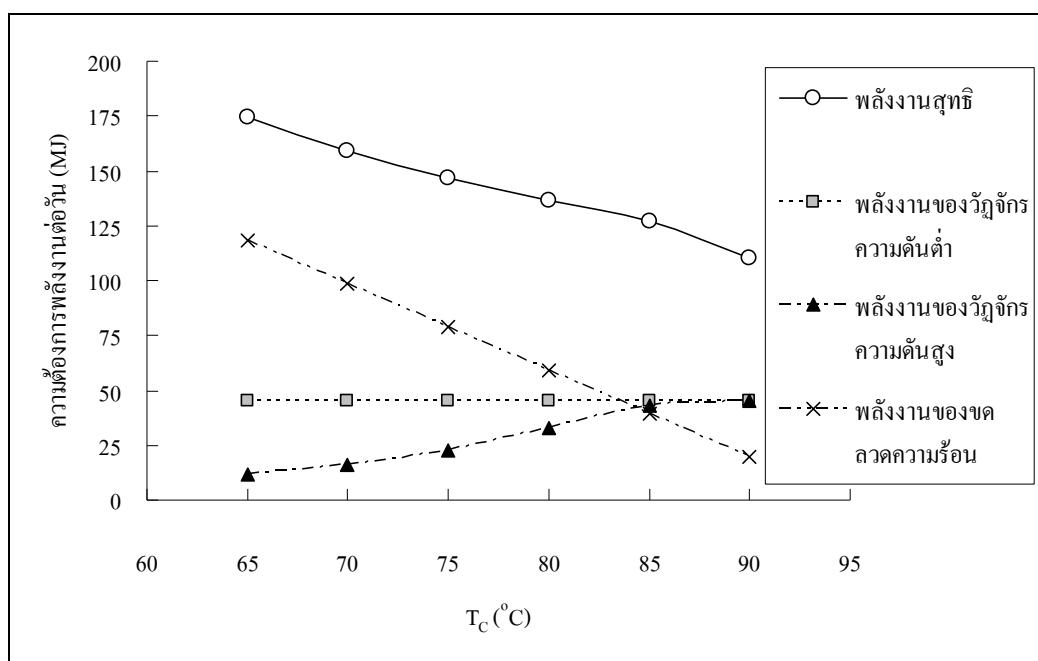
สภาพทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่มีอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดของสารทำความเย็นสูงกว่าอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดของตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย จากกราฟแสดงความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันกับอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นที่อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดของสารทำความเย็น  $60^{\circ}\text{C}$  รูปที่ 5.5 พบว่า ความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันมีแนวโน้มลดลงตามอุณหภูมิกลั่นตัวที่สูงขึ้น เนื่องจากความต้องการพลังงานของคลื่นความร้อนมีอิทธิพลต่อความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันสูงสุดที่ช่วงอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น  $65^{\circ}\text{C} - 75^{\circ}\text{C}$  และความต้องการพลังงานของวัสดุจัดความตันต่ำมีอิทธิพลต่อความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันสูงสุดที่ช่วงอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น  $75^{\circ}\text{C} - 90^{\circ}\text{C}$  โดยความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันมีแนวโน้มต่ำสุดที่อุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นประมาณ  $90^{\circ}\text{C}$

ความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันโดยรวมที่มีอุณหภูมิระหว่างกลางวันจักรของสารทำความเย็น  $60^{\circ}\text{C}$  มีแนวโน้มที่สูงกว่าเมื่อเทียบกับความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันที่มีสภาพทางเทอร์โมไนตามิกส์ที่ดีที่สุด เนื่องจากอิทธิพลของความต้องการพลังงานของวัสดุจักรความคันต์ที่มีแนวโน้มสูงคงที่

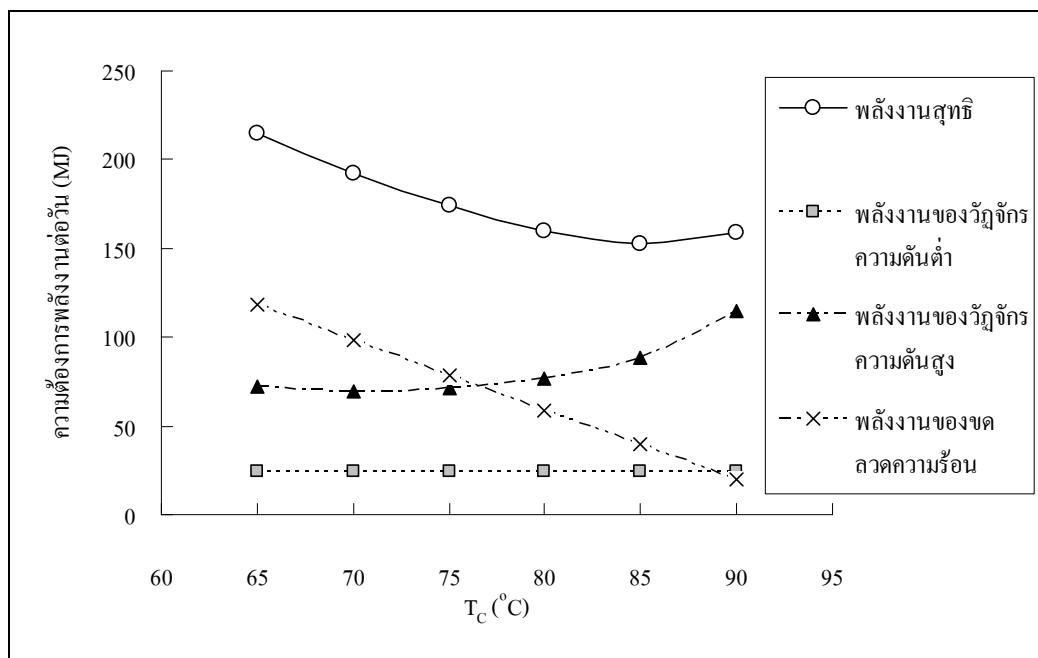


รูปที่ 5.2 กราฟแสดงความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันกับอุณหภูมิกลั่นตัวที่อุณหภูมิระหว่างกลางวันจักรระหว่าง  $20^{\circ}\text{C} - 60^{\circ}\text{C}$

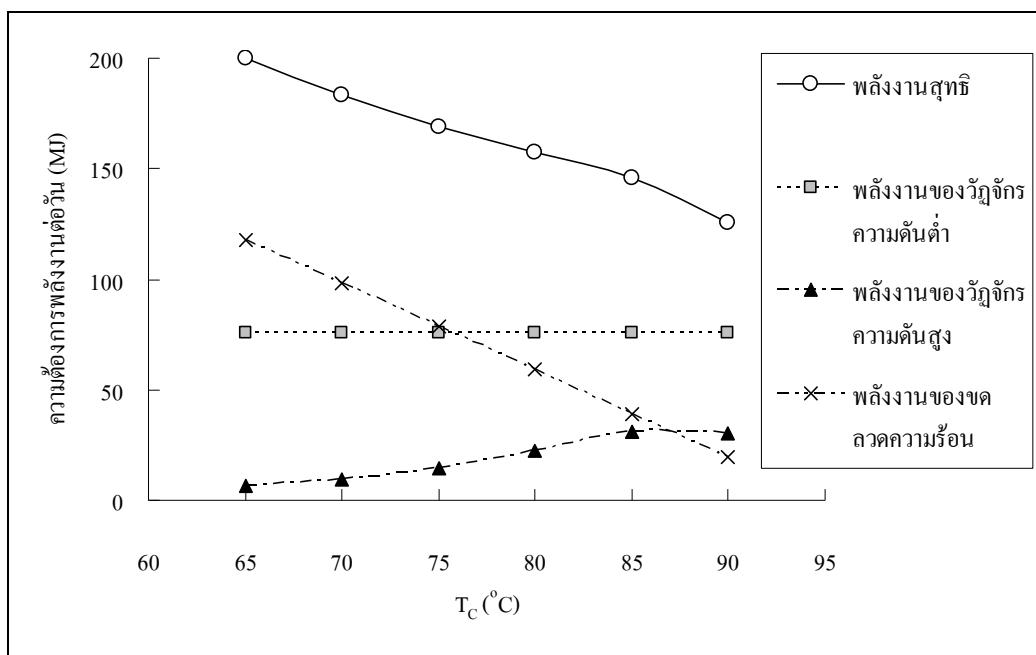
สภาพทางเทอร์โมไนตามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดของวัสดุจักรอัด ไอแบนส่องขันตอน (วัสดุจักรอัด ไอแบนส่องขันตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์และวัสดุจักรอัด ไอแบนแแกสเกดอุดมคติ) มีแนวโน้มของช่วงอุณหภูมิระหว่างกลางวันจักรของสารทำความเย็นเป็นค่าเฉลี่ยระหว่างอุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็นในวัสดุจักรความคันต์และอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความคันสูง เนื่องจากการอัด ไอช่วงอุณหภูมิกว้างมากทำให้กระบวนการอัดมีความต้องการงานในการอัดต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นมาก การทำอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นช่วงอุณหภูมิต่ำทำให้ปัจจัยความต้องการพลังงานของชุดควบคุมร้อนมีอิทธิพลต่อความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันและกระบวนการผลิตน้ำเสื้อไรซ์มีแนวโน้มความต้องการพลังงานความร้อนจากอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความคันสูงเพื่อทดสอบแทนพลังงานความร้อนจากชุดควบคุมความร้อนทั้งหมด



รูปที่ 5.3 กราฟแสดงความต้องการพลังงานต่อวันกับอุณหภูมิกลั่นตัวที่อุณหภูมิระหว่างกล่องวัสดุจัด 44°C



รูปที่ 5.4 กราฟแสดงความต้องการพลังงานต่อวันกับอุณหภูมิกลั่นตัวที่อุณหภูมิระหว่างกล่องวัสดุจัด 20°C



รูปที่ 5.5 กราฟแสดงความต้องการพลังงานต่อวันกับอุณหภูมิ  
กลั่นตัวที่อุณหภูมิระหัสห่วงกลางวัสดุจกร  $60^{\circ}\text{C}$

#### 5.2.4 วัสดุจกรอัดไฮแบบแคสเกเดจring

วัสดุจกรอัดไฮแบบแคสเกเดจring มีแนวโน้มของความต้องการพลังงานสูงขึ้นที่เพิ่มขึ้น เมื่อเทียบกับวัสดุจกรอัดไฮแบบแคสเกเดจอุดมคติ เนื่องจากอิทธิพลของ  $\Delta T'$  และ  $\Delta T''$  ที่เกิดขึ้นจาก ประสิทธิภาพการถ่ายเทความร้อนของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างกลางวัสดุจกร โดยสภาวะ ทางเทอร์โมไนตามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดของวัสดุจกรอัดไฮแบบแคสเกเดจring ควรมีสภาวะ ใกล้เคียงกับสภาวะทางเทอร์โมไนตามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดของวัสดุจกรอัดไฮแบบ แคสเกเดจอุดมคติคืออุณหภูมิ  $T_i + \Delta T'$  และอุณหภูมิ  $T_i - \Delta T''$  เช้าใกล้อุณหภูมิ  $T_i$

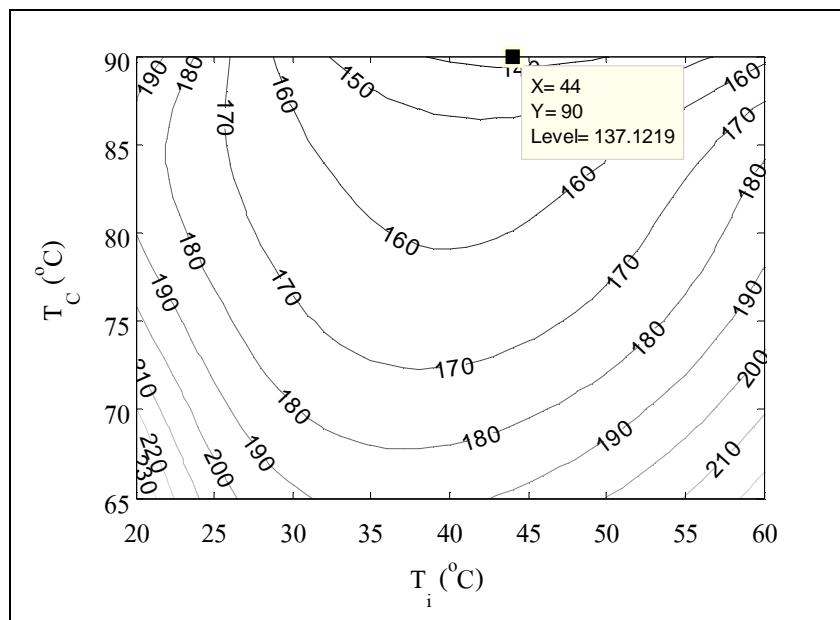
ความต้องการพลังงานสูงขึ้นของวัสดุจกรอัดไฮแบบแคสเกเดจring จะลดลงตาม อิทธิพลของ  $\Delta T'$  และ  $\Delta T''$  ซึ่งจำเป็นต้องพิจารณาค่าลงทุนเริ่มต้นที่เหมาะสมของเครื่อง แลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างกลางวัสดุจกรสำหรับประสิทธิภาพการแลกเปลี่ยนความร้อนที่ เพิ่มขึ้นร่วมกับความต้องการพลังงานสูงขึ้นของวัสดุจกรอัดไฮแบบแคสเกเดจring ที่ลดลงตาม อิทธิพลของ  $\Delta T'$  และ  $\Delta T''$

### 5.2.5 อิทธิพลของกระบวนการอัดจริง

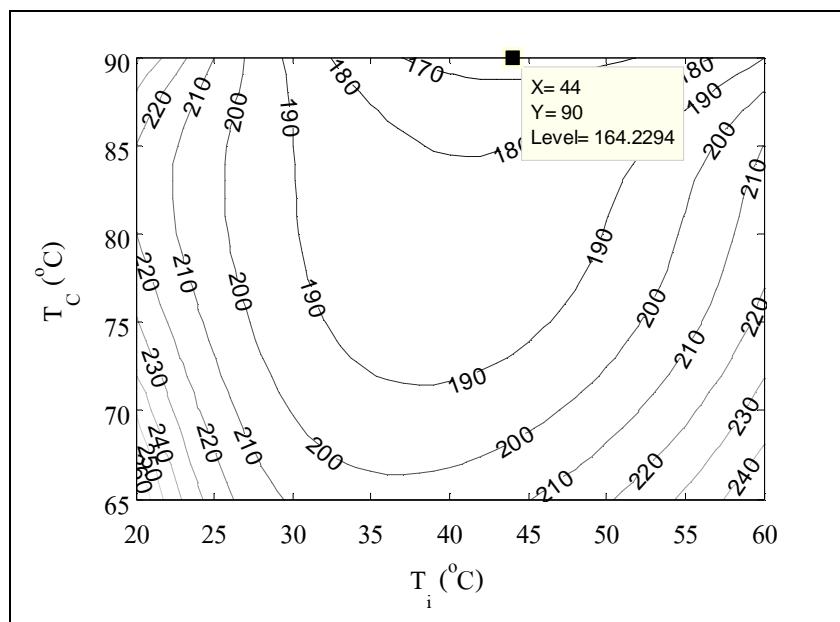
จากการแฟลสตองเด็นความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันคงทึกับอุณหภูมิระหว่างกลางวัฏจักรของสารทำความเย็นและอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น สำหรับกระบวนการอัดจริง หรือกระบวนการอัดแบบไม่เป็นไอเซนโทรปิกที่มีประสิทธิภาพการอัดแบบไอเซนโทรปิก (Isentropic Efficiency  $\eta_{isentropic}$ ) เท่ากับ 76.92% และ 62.50% จากตัวอย่างกรณีศึกษา รูปที่ 5.6 รูปที่ 5.7 และรูปที่ 5.8 พบว่ากระบวนการอัดจริงมีแนวโน้มความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันที่เพิ่มขึ้นเมื่อเทียบกับกระบวนการอัดแบบไอเซนโทรปิก โดยสภาพทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดสำหรับกระบวนการอัดจริงมีแนวโน้มสอดคล้องกับสภาพทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดสำหรับกระบวนการอัดแบบไอเซนโทรปิก เนื่องจากผลลัพธ์ความร้อนยังคงเป็นปัจจัยสำคัญที่มีอิทธิพลต่อความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันมากกว่าเมื่อเทียบกับกระบวนการอัดจริง

กระบวนการอัดจริงหรือกระบวนการอัดแบบไม่เป็นไอเซนโทรปิกมีอิทธิพลต่อความต้องการพลังงานของวัฏจักรความดันต่ำและความต้องการพลังงานวัฏจักรความดันสูงที่เพิ่มขึ้น เมื่อเทียบกับการอัดแบบไอเซนโทรปิก เนื่องจากปัจจัยของการย้อนกลับไม่ได้ (Irreversibilities) ที่เกิดขึ้นระหว่างกระบวนการอัดคือ เกิดความเสียดทานและความร้อนสูญเสียสู่สิ่งแวดล้อม และเป็นกระบวนการอัดและขยายตัวอย่างรวดเร็ว (Fast Compression and Fast Expansion) ทำให้สภาพของสารทำความเย็นไม่เป็นสมดุลทางเทอร์โมไดนามิกส์ (Non-Quasi Thermodynamics Equilibrium) ในระหว่างกระบวนการอัด ด้วยปัจจัยย้อนกลับไม่ได้ดังกล่าวทำให้ผลต่างของเอนโทรปี ( $\Delta s$ ) ในกระบวนการอัดมีค่ามากกว่าศูนย์ ดังนั้นจึงทำให้เส้นกระบวนการอัดจริงมีแนวโน้ม  $s_2 > s_1$  ซึ่งจะเป็นเบนจากกระบวนการอัดแบบไอเซนโทรปิก ( $s_2 = s_1$ ) ดังแสดงรูปที่ 5.9

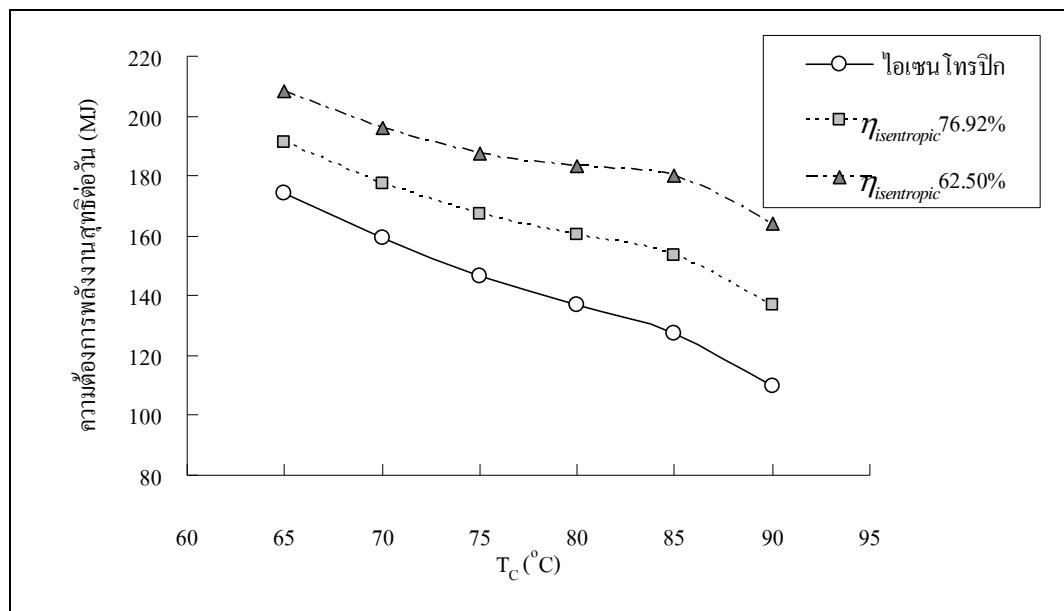
จากรูปที่ 5.9 พบว่า ความต้องการพลังงานต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นของกระบวนการอัดจริง  $\Delta h_{s_2>s_1}$  มากกว่าความต้องการพลังงานต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นของกระบวนการอัดแบบไอเซนโทรปิก  $\Delta h_{s_2=s_1}$  ซึ่งการศึกษาวิจัยนี้ได้พิจารณาประสิทธิภาพการอัดแบบไอเซนโทรปิกเท่ากับ 76.92% และ 62.50% ตามลำดับ จากผลการศึกษาวิจัยพบว่า สภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ที่ดีที่สุดของกระบวนการอัดจริงดังกล่าวมีความสอดคล้องกับสภาพทางเทอร์โมไดนามิกส์ที่ดีที่สุดของกระบวนการอัดแบบไอเซนโทรปิก



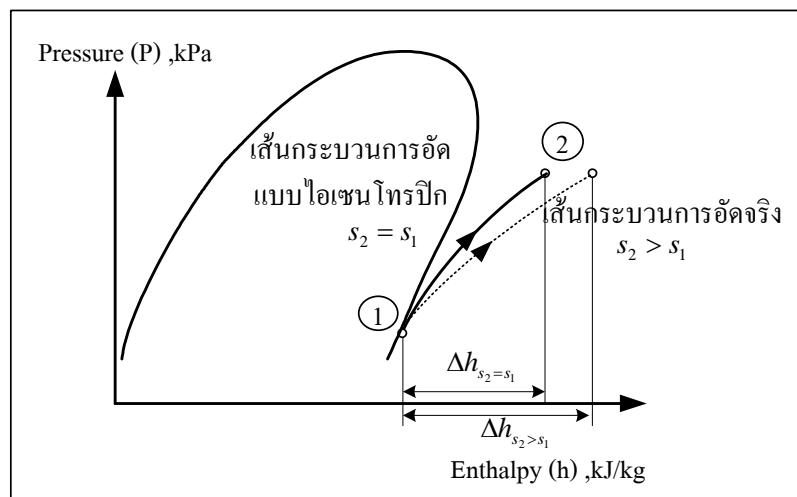
รูปที่ 5.6 กระบวนการอัดจริงที่มีประสิทธิภาพการอัดแบบไฮเซนไทร์ปิกเท่ากับ 76.92%



รูปที่ 5.7 กระบวนการอัดจริงที่มีประสิทธิภาพการอัดแบบไฮเซนไทร์ปิกเท่ากับ 62.50%



รูปที่ 5.8 กราฟแสดงความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันของกระบวนการอัดแบบไอโซเซน โทรปิกและกระบวนการอัดจริง



รูปที่ 5.9 เส้นกระบวนการอัดแบบไอโซเซน โทรปิกและเส้นกระบวนการอัดจริง

### 5.2.6 ขีดจำกัดการอัดของเครื่องอัดไอ

การทำความร้อนเพื่อให้อุณหภูมิน้ำนมสูงสุด โดยทดสอบความต้องการพลังงาน ความร้อนจากคลื่นความร้อนทั้งหมดด้วยกระบวนการทำความร้อนในวัสดุจัดความดันสูงเพื่อ การประทัดพลังงานน้ำนมไม่สามารถทำได้ เนื่องจากขีดความสามารถในการอัดของเครื่องอัดไอในปัจจุบันทำให้มีขีดจำกัดของช่วงอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็น การศึกษาวิจัยนี้ได้ทำการศึกษา ช่วงอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นระหว่าง  $70^{\circ}\text{C} - 90^{\circ}\text{C}$  ซึ่งทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงสภาพทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดสำหรับกรณีศึกษา โดยมีความลับพันธ์ระหว่าง อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดของสารทำความเย็นและอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็น แสดง สมการในรูปแบบของโพลีโนเมียลดังนี้

$$T_E = -6^{\circ}\text{C} : \quad T_i = 0.01T_C^2 - 1.3T_C + 80 \quad (5.1)$$

$$T_E = -4^{\circ}\text{C} : \quad T_i = 0.015T_C^2 - 2.05T_C + 108 \quad (5.2)$$

$$T_E = -2^{\circ}\text{C} : \quad T_i = 0.01T_C^2 - 1.3T_C + 81 \quad (5.3)$$

เมื่อพิจารณาช่วงอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็น  $70^{\circ}\text{C} \leq T_C \leq 90^{\circ}\text{C}$

### 5.2.7 เปรียบเทียบความต้องการพลังงานสูบที่ระหว่างวัสดุจัดอัดไอแบบสองขั้นตอนและ วัสดุจัดอัดไอแบบขั้นตอนเดียว

จากข้อกำหนดของวัสดุจัดอัดไอแบบสองขั้นตอน ตารางที่ 5.5 ซึ่งเป็นระบบที่มีสภาพ ทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุด ข้อกำหนดของวัสดุจัดอัดไอแบบขั้นตอนเดียว 1 ตารางที่ 5.6 ซึ่งเป็นระบบที่ไม่ได้นำความร้อนจากวัสดุจัดอัดไอมาใช้ประโยชน์ในกระบวนการทำความร้อน และข้อกำหนดของวัสดุจัดอัดไอแบบขั้นตอนเดียว 2 ตารางที่ 5.7 ซึ่งเป็นระบบที่นำความร้อนจากวัสดุจัดอัด ไอมาใช้ประโยชน์ในกระบวนการทำความร้อน และมีเงื่อนไขและข้อกำหนดของกระบวนการผลิตนม พาสเจอร์ไรซ์ดังตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย ตารางที่ 5.4

เมื่อเปรียบเทียบความต้องการพลังงานสูบที่ต่อวันระหว่างวัสดุจัดอัดไอแบบสองขั้นตอน วัสดุจัดอัดไอแบบขั้นตอนเดียว 1 และวัสดุจัดอัดไอแบบขั้นตอนเดียว 2 รูปที่ 5.9 พบว่า วัสดุจัดอัดไอ แบบสองขั้นตอนมีแนวโน้มความต้องการพลังงานสูบที่ต่อวันต่ำสุด เนื่องจากการอัดไอช่วงอุณหภูมิ กว้างด้วยการอัดไอแบบสองขั้นตอน ทำให้กระบวนการอัดมีแนวโน้มความต้องการพลังงานใน

การอัดต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นลดลง และการนำความร้อนจากวัสดุจกรความดันสูงมาใช้ประโยชน์ในกระบวนการทำความร้อนทำให้แนวโน้มความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อนลดลง และวัสดุจกรอัดไอแบบขั้นตอนเดียว 2 มีแนวโน้มความต้องการพลังงานสูตรชิต่อวันที่ลดลงเมื่อเทียบกับวัสดุจกรอัดไอแบบขั้นตอนเดียว 1 เนื่องจากวัสดุจกรอัดไอแบบขั้นตอนเดียว 2 นำความร้อนจากวัสดุจกรอัดไอมาใช้ประโยชน์ในกระบวนการทำความร้อนเป็นการลดความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อน

จากรูปที่ 5.10 ความต้องการพลังงานสูตรชิต่อวันของวัสดุจกรอัดไอแบบขั้นตอนเดียว 1 มีแนวโน้มความต้องการพลังงานเพิ่มขึ้นตามอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นที่เพิ่มขึ้น เนื่องจากแนวโน้มความต้องการพลังงานของวัสดุจกรอัดไอเพิ่มขึ้นตามอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นที่เพิ่มขึ้น และแนวโน้มความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อนสูงคงที่ โดยความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อนมีอิทธิพลสูงสุดต่อความต้องการพลังงานสูตรชิต่อวันของวัสดุจกรอัดไอแบบขั้นตอนเดียว 1 เมื่อเทียบกับอิทธิพลของความต้องการพลังงานของวัสดุจกรอัดไอ เนื่องจากอุณหภูมิกลั่นตัวมีศักยภาพในการทำความร้อนค่อนข้างต่ำจึงไม่สามารถนำความร้อนจากวัสดุจกรอัดไอมาใช้ประโยชน์ในกระบวนการทำความร้อนได้ จึงทำให้ความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อนมีอิทธิพลสูงสุด

ตารางที่ 5.5 ข้อกำหนดของวัสดุจกรอัดไอแบบสองขั้นตอน

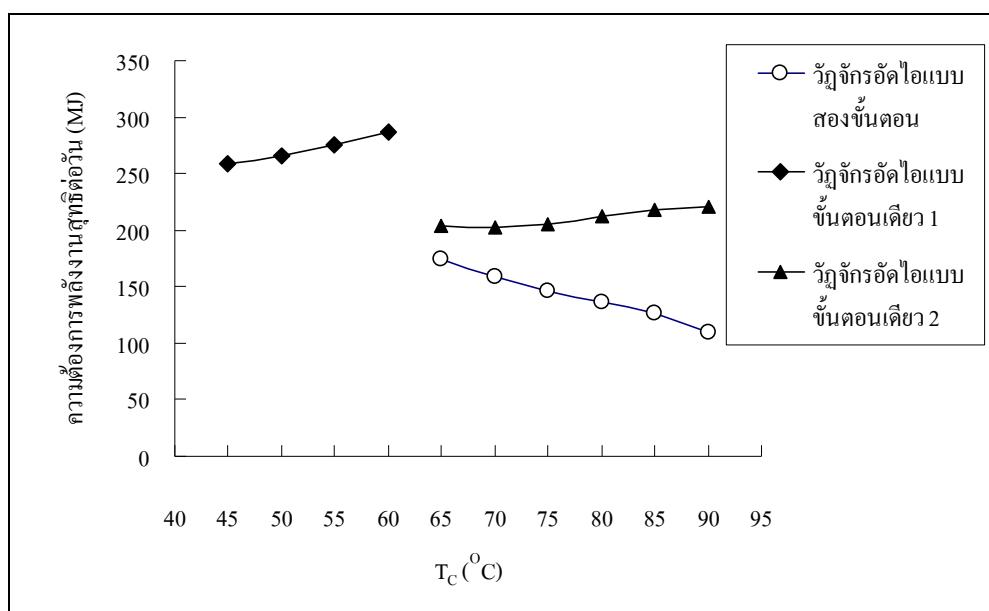
ลำดับที่	ข้อกำหนดของวัสดุจกรอัดไอแบบสองขั้นตอน	
1	อุณหภูมิระเหยของสารทำความเย็น ${}^{\circ}\text{C}$	-6
2	อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจกรของสารทำความเย็น ${}^{\circ}\text{C}$	44
3	ช่วงอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น ${}^{\circ}\text{C}$	65 - 90
4	อุณหภูมินิ่มเข้ากระบวนการ A2 และ B3 ${}^{\circ}\text{C}$	$T_{m,ph} = T_C - 10$

ตารางที่ 5.6 ข้อกำหนดของวัสดุจกรอัดไอแบบขั้นตอนเดียว 1

ลำดับที่	ข้อกำหนดของวัสดุจกรอัดไอแบบขั้นตอนเดียว 1	
1	อุณหภูมิระเหยของสารทำความเย็น ${}^{\circ}\text{C}$	-6
2	ช่วงอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น ${}^{\circ}\text{C}$	45 - 60
3	อุณหภูมินิ่มเข้ากระบวนการ A2 และ B3 ${}^{\circ}\text{C}$	35

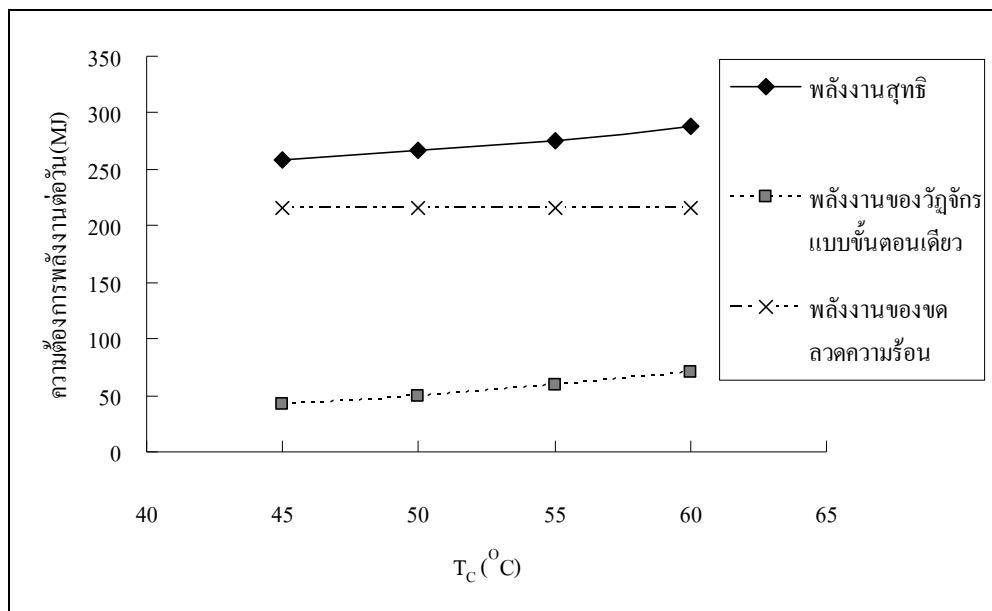
ตารางที่ 5.7 ข้อกำหนดของวัสดุจัดอัดไออกเมนบั้นตอนเดียว 2

ลำดับที่	ข้อกำหนดของวัสดุจัดอัดไออกเมนบั้นตอนเดียว 2	
1	อุณหภูมิระเหยของสารทำความเย็น ${}^{\circ}\text{C}$	-6
2	ช่วงอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น ${}^{\circ}\text{C}$	65 - 90
3	อุณหภูมินมเข้ากระบวนการ A2 และ B3 ${}^{\circ}\text{C}$	$T_{m,ph} = T_C - 10$

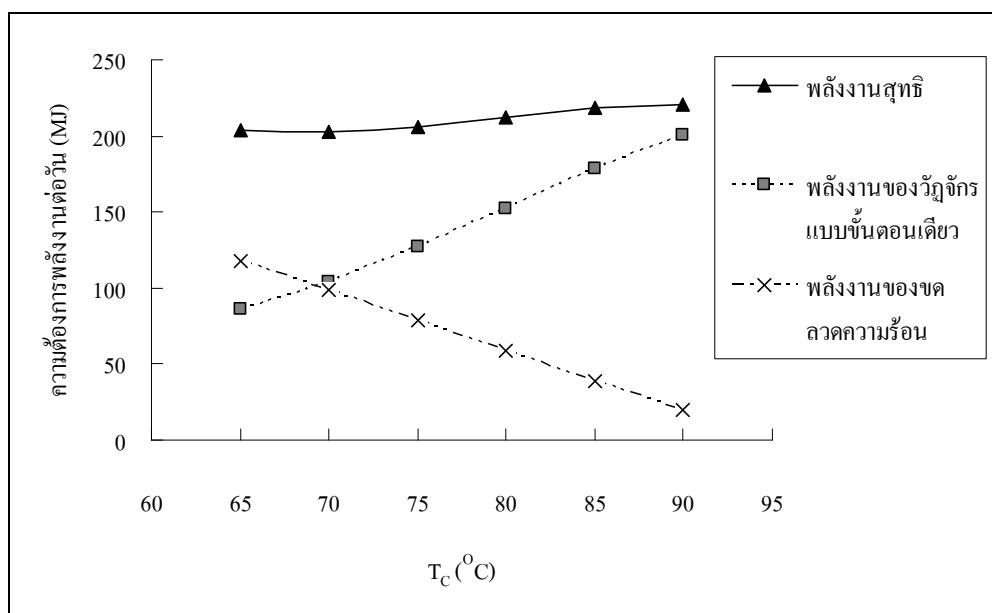


รูปที่ 5.10 กราฟเปรียบเทียบความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันระหว่างวัสดุจัดอัดไออกเมนบั้นตอนเดียว และวัสดุจัดอัดไออกเมนบั้นตอนเดียว

จากรูปที่ 5.11 ความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันของวัสดุจัดอัดไออกเมนบั้นตอนเดียว 2 มีแนวโน้มความต้องการพลังงานเพิ่มขึ้นตามอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นที่เพิ่มขึ้น เนื่องจากแนวโน้มความต้องการพลังงานของวัสดุจัดอัดไออกเมนบั้นตอนเดียว 1 เพิ่มขึ้นตามอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นที่เพิ่มขึ้น และแนวโน้มความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อนลดลงตามอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นที่เพิ่มขึ้น โดยความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อนมีอิทธิพลต่อความต้องการพลังงานสุทธิต่อวันของวัสดุจัดอัดไออกเมนบั้นตอนเดียว 2 ใกล้เคียงกับอิทธิพลของความต้องการพลังงานของวัสดุจัดอัดไออกเมนบั้นตอนเดียว 1 เนื่องจากการจัดอัดไออกเมนที่มีอุณหภูมิกลั่นตัวสูงทำให้มีศักยภาพในการทำความร้อน จึงสามารถนำความร้อนจากวัสดุจัดอัดไออกเมนมาใช้ประโยชน์ในกระบวนการการทำความร้อนได้ เพื่อประหยัดพลังงานของขดลวดความร้อน



รูปที่ 5.11 ความต้องการพลังงานต่อวันของวัสดุจัดรักด้วยแบบขั้นตอนเดียว 1



รูปที่ 5.12 ความต้องการพลังงานต่อวันของวัสดุจัดรักด้วยแบบขั้นตอนเดียว 2

อย่างไรก็ตามวัฏจักรอัดไอล์แบบขั้นตอนเดียว 2 มีแนวโน้มความต้องการพลังงานสูงชีต่อวันที่เพิ่มขึ้นเมื่อเทียบกับวัฏจักรอัดไอล์แบบสองขั้นตอน เนื่องจากการอัดไอล์ที่มีช่วงอุณหภูมิกว้าง ด้วยการอัดแบบขั้นตอนเดียว ทำให้ความต้องการพลังงานในการอัดต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นมีแนวโน้มที่เพิ่มขึ้นเมื่อเทียบกับการอัดแบบสองขั้นตอน

### 5.2.8 การวิเคราะห์เชิงทฤษฎีสำหรับความต้องการพลังงานสูงชีในรูปแบบทั่วไประหว่างระบบอัดไอล์แบบสองขั้นตอนและระบบอัดไอล์แบบขั้นตอนเดียว

เมื่อพิจารณาความต้องการพลังงานสูงชีภายใต้สมมติฐานว่าอัตราการไหลโดยมวลของน้ำในกระบวนการทำความร้อนและกระบวนการทำความเย็นเท่ากัน พบว่าสามารถแสดงการวิเคราะห์เชิงทฤษฎีสำหรับความต้องการกำลังงานสูงชีในกระบวนการผลิตเดียวกัน ซึ่งความต้องการกำลังงานสูงชีระหว่างการอัดไอล์ทั้งสองระบบสามารถแสดงในรูปแบบทั่วไปได้ดังนี้

1. ความต้องการกำลังงานสูงชีของระบบอัดไอล์แบบสองขั้นตอน จากการวิเคราะห์สมดุลพลังงานรูปที่ 5.13 พบว่าความต้องการกำลังงานสูงชีของระบบอัดไอล์แบบสองขั้นตอนประกอบด้วยความต้องการกำลังงานของวัฏจักรความดันต่ำ ความต้องการกำลังงานของวัฏจักรความดันสูงและความต้องการกำลังงานของขาดความร้อนแสดงได้ดังนี้

$$\begin{aligned}\dot{W}_{net,TS} &= \dot{W}_{LS,TS} + \dot{W}_{HS} + \dot{W}'_{Heater} \\ &= (\dot{Q}_{C,TS} - \dot{Q}_E) + \dot{W}'_{Heater} \\ &= \dot{m}_H q_{C,TS} - \dot{m}_m C_p \Delta T_{cold} + \dot{m}_m C_p \Delta T'_{hot}\end{aligned}\quad (5.4)$$

จากสมการที่ (3.8) แทนในสมการที่ (5.4) จะได้

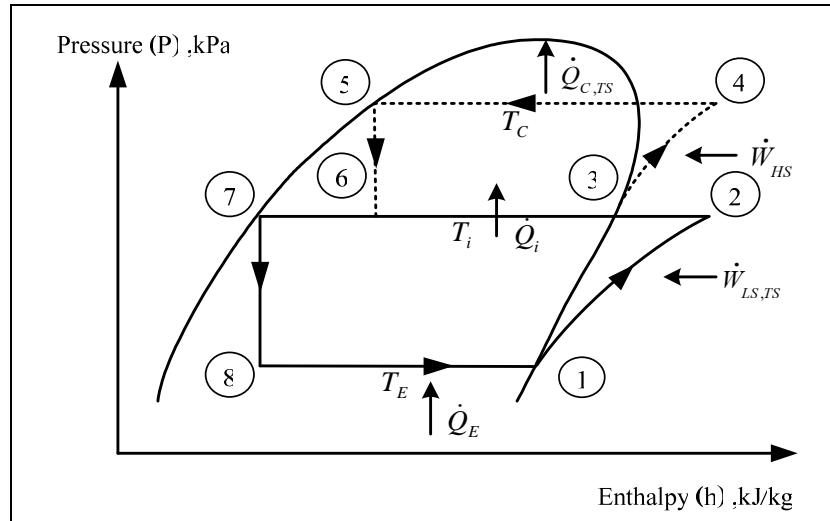
$$\begin{aligned}\dot{W}_{net,TS} &= \left( \frac{\dot{m}_m C_p \Delta T_{cold}}{q_{E,TS}} \right) \left( \frac{h_7 - h_2}{h_3 - h_6} \right) q_{C,TS} - \dot{m}_m C_p \Delta T_{cold} + \dot{m}_m C_p \Delta T'_{hot} \\ &= \dot{m}_m C_p \cdot \left\{ \left[ \Delta T_{cold} \left( \left( \frac{h_7 - h_2}{h_3 - h_6} \right) \cdot \left( \frac{q_{C,TS}}{q_{E,TS}} \right) - 1 \right) \right] + \Delta T'_{hot} \right\}\end{aligned}\quad (5.5)$$

เมื่อจดรูปสมการที่ (5.5) ใหม่จะได้

$$\frac{\dot{W}_{net,TS}}{\dot{m}_m C_p} = \left[ \Delta T_{cold} \left( \left( \frac{h_7 - h_2}{h_3 - h_6} \right) \cdot \left( \frac{q_{C,TS}}{q_{E,TS}} \right) - 1 \right) \right] + \Delta T'_{hot}\quad (5.6)$$

$$\text{เมื่อ } \Delta T_{cold} = T_{m,pc} - T_{m,out}$$

$$\text{และ } \Delta T'_{hot} = T_{m,hot} - T'_{m,ph}$$

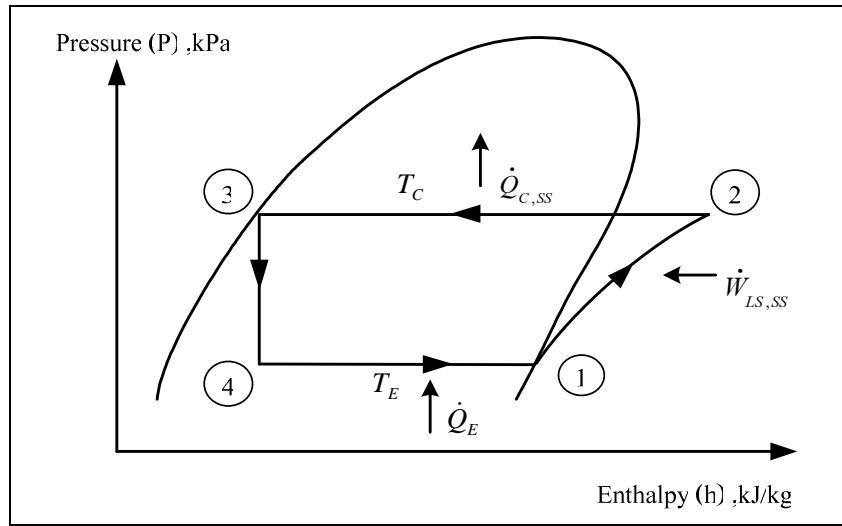


รูปที่ 5.13 ระบบอัดไออกเมนส่องขันตอน

2. ความต้องการกำลังงานสุทธิของระบบอัดไออกเมนส่องขันตอนเดียว จากการวิเคราะห์ สมคูลพลังงานรูปที่ 5.14 และจากสมการที่ (3.8) พบร่วมกับความต้องการกำลังงานสุทธิของระบบอัดไออกเมนส่องขันตอนเดียว ประกอบด้วยความต้องการกำลังงานของวัสดุกรอตัวอัดไออกเมนส่องขันตอนเดียว และความต้องการกำลังงานของขดลวดความร้อนแสดงได้ดังนี้

$$\begin{aligned}
 \dot{W}_{net,ss} &= \dot{W}_{ss} + \dot{W}_{Heater} \\
 &= (\dot{Q}_{c,ss} - \dot{Q}_E) + \dot{W}_{Heater}'' \\
 &= \left( \frac{\dot{m}_m C_p \Delta T_{cold}}{q_{E,ss}} \right) q_{c,ss} - \dot{m}_m C_p \Delta T_{cold} + \dot{m}_m C_p \Delta T_{hot}'' \\
 &= \dot{m}_m C_p \cdot \left\{ \left[ \Delta T_{cold} \left( \frac{q_{c,ss}}{q_{E,ss}} - 1 \right) \right] + \Delta T_{hot}'' \right\}
 \end{aligned} \tag{5.7}$$

จากสมการที่ (5.7) จัดรูปใหม่จะได้



รูปที่ 5.14 ระบบอัดไออกเมนต์สองขั้นตอนเดียว

$$\frac{\dot{W}_{net,ss}}{\dot{m}_m C_p} = \left[ \Delta T_{cold} \left( \frac{q_{C,ss}}{q_{E,ss}} - 1 \right) \right] + \Delta T''_{hot} \quad (5.8)$$

$$\text{เมื่อ } \Delta T''_{hot} = T_{m,hot} - T_{m,ph}$$

### 5.2.9 สัดส่วนความต้องการพลังงานสุทธิระหว่างระบบอัดไออกเมนต์สองขั้นตอนและระบบอัดไออกเมนต์สองขั้นตอนเดียว

การเปรียบเทียบเชิงตัวแปรสำคัญความต้องการพลังงานสุทธิในรูปแบบของความต้องการกำลังงานสุทธินี้ สามารถแสดงในรูปของพารามิเตอร์สัดส่วนความต้องการพลังงานสุทธิ (Energy Consumption Ratio  $\Phi$ ) ระหว่างระบบอัดไออกเมนต์สองขั้นตอนและระบบอัดไออกเมนต์สองขั้นตอนเดียว ซึ่งเป็นสัดส่วนระหว่างสมการที่ (5.6) สมการที่ (5.8) และดังนี้

$$\Phi = \frac{\dot{W}_{net,TS}}{\dot{W}_{net,SS}} = \frac{\left[ \Delta T_{cold} \left( \frac{(h_7 - h_2)}{(h_3 - h_6)} \cdot \frac{q_{C,TS}}{q_{E,TS}} - 1 \right) \right] + \Delta T'_{hot}}{\left[ \Delta T_{cold} \left( \frac{q_{C,ss}}{q_{E,ss}} - 1 \right) \right] + \Delta T''_{hot}} \quad (5.9)$$

เมื่อพิจารณาสมการที่ (5.9) จะพบว่า สัดส่วนความต้องการพลังงานสุทธิ  $\Phi$  จะขึ้นอยู่กับพารามิเตอร์สองกลุ่มดังนี้

1. พารามิเตอร์ของอุณหภูมินมได้แก่  $\Delta T_{cold}$   $\Delta T'_{hot}$  และ  $\Delta T''_{hot}$  ซึ่งเป็นไปตามข้อกำหนดของกระบวนการทำความร้อนและกระบวนการทำความเย็นในภาคผนวก ก. เมื่อพิจารณาระบบอัดไอล Dünen สองขั้นตอนซึ่งทำความร้อนด้วยกระบวนการขยายความร้อนเป็นหลักพบว่า การทำความร้อนจากขาดความร้อนจะน้อยกว่าเมื่อเทียบกับระบบอัดไอล Dünen ขั้นตอนเดียวจึงทำให้  $\Delta T'_{hot} < \Delta T''_{hot}$

2. พารามิเตอร์ของสัดส่วนผลต่างของอุณหภูมิระหว่างกระบวนการของวัสดุจักรความดันสูงและวัสดุจักรความดันต่ำ  $(h_7 - h_2)/(h_3 - h_6)$  และพารามิเตอร์สัดส่วนความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นได้แก่  $(q_{C,TS} / q_{E,TS})$  และ  $(q_{C,SS} / q_{E,SS})$  ซึ่งพารามิเตอร์กลุ่มนี้จะขึ้นอยู่กับชนิดของสารทำความเย็นและช่วงอุณหภูมิของสารทำความเย็นที่ทำการศึกษาวิจัย

เมื่อพิจารณาช่วงอุณหภูมิของสารทำความเย็น R 134a ที่ทำการศึกษาวิจัยในหัวข้อที่ 3.1 ผลการศึกษาวิจัยโดยรวมมีแนวโน้มแสดงในรูปที่ 5.15 และรูปที่ 5.16 ดังนี้

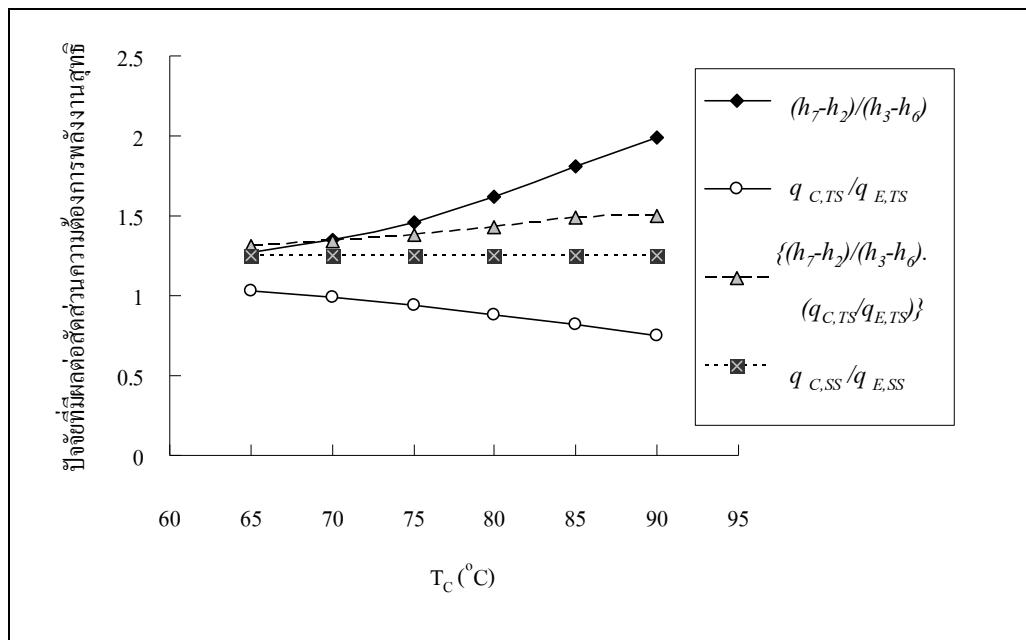
$$1. (h_7 - h_2)/(h_3 - h_6) > 1$$

$$2. (q_{C,TS} / q_{E,TS}) > 0$$

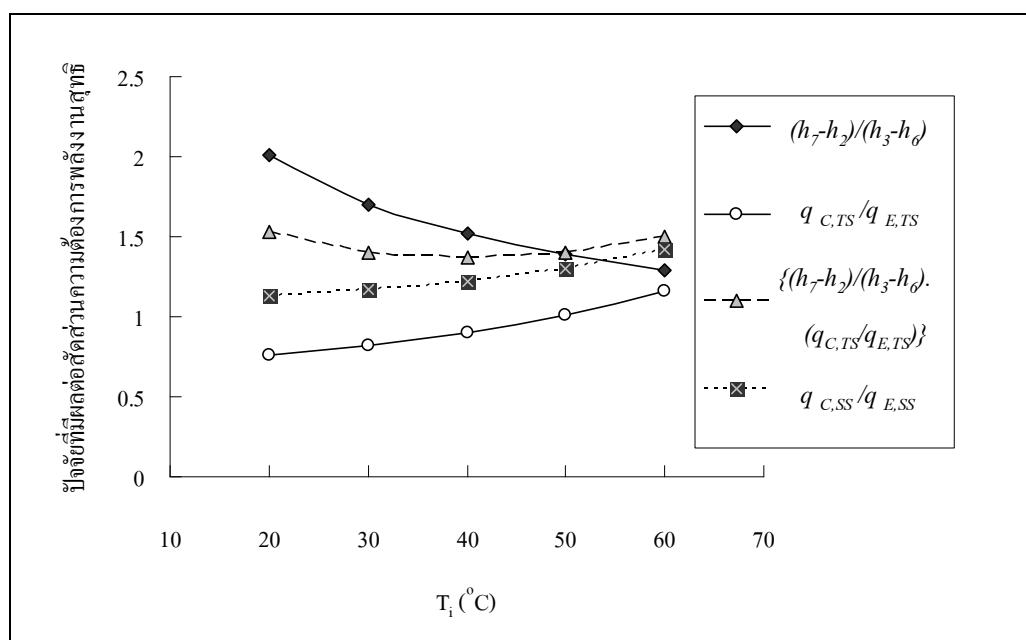
$$3. (q_{C,SS} / q_{E,SS}) > 1$$

4. ผลคูณของพารามิเตอร์  $(h_7 - h_2)/(h_3 - h_6) \cdot (q_{C,TS} / q_{E,TS})$  จะมากกว่า  $(q_{C,SS} / q_{E,SS})$  ทำให้วัสดุจักรอัดไอล Dünen สองขั้นตอนมีความต้องการกำลังงานมากกว่าเมื่อเทียบกับวัสดุจักรอัดไอล Dünen ขั้นตอนเดียว

อย่างไรก็ตามเมื่อพิจารณาความต้องการกำลังงานสุทธิพบว่า ระบบอัดไอล Dünen สองขั้นตอนมีความต้องการกำลังงานสุทธิน้อยกว่าเมื่อเทียบกับระบบอัดไอล Dünen ขั้นตอนเดียว ทำให้พารามิเตอร์สัดส่วนความต้องการพลังงานสุทธิในสมการที่ (5.9)  $\Phi < 1$  ตลอดช่วงอุณหภูมิของสารทำความเย็น R 134a ที่ทำการศึกษาวิจัย แต่ถ้าพิจารณาช่วงอุณหภูมิของสารทำความเย็นที่อยู่นอกเหนือจาก การศึกษาวิจัยนี้แล้ว อาจมีบางกรณีที่ทำให้พารามิเตอร์  $\Phi > 1$  กล่าวคือ ระบบอัดไอล Dünen สองขั้นตอนอาจมีความต้องการกำลังงานสุทธิที่มากกว่าเมื่อเทียบกับระบบอัดไอล Dünen ขั้นตอนเดียว



รูปที่ 5.15 แนวโน้มกลุ่มพารามิเตอร์สัดส่วนความต้องการพลังงานสูงต่ำกับอุณหภูมิกลั่นตัว



รูปที่ 5.16 แนวโน้มกลุ่มพารามิเตอร์สัดส่วนความต้องการพลังงานสูงต่ำกับอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจักร

### 5.3 สรุปผลการศึกษาวิจัย

จากผลการศึกษาวิจัยนี้ แสดงให้เห็นว่าในกระบวนการผลิตควรจำกัดนำ้มกลุ่ม B ให้น้อยที่สุด และรับนำ้มกลุ่ม A เข้าสู่กระบวนการผลิตให้มากที่สุดเท่าที่จะเป็นไปได้ เนื่องจากต้องการลดภาระการทำงานของสารทำความสะอาดที่ต้องการใช้โดยมวลของสารทำความสะอาดที่ต้องการลดลง

สภาพทางเธร์โน้ดนามิกส์ของสารทำความสะอาดเย็นที่ดีที่สุดและอัตราการไหลโดยมวลของสารทำความสะอาดเย็นที่ดีที่สุด สามารถสรุปได้ดังนี้คือ

1. อุณหภูมิระเหยของสารทำความสะอาดเย็นที่ดีที่สุดมีแนวโน้มเข้าใกล้ อุณหภูมนิ่มต่ำสุด เนื่องจากกระบวนการทำความสะอาดเย็นต้องการความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความสะอาดเย็น  $q_E$  จากกระบวนการรับความร้อนมากสุดที่สามารถทำได้เพื่อการประยุกต์พัฒนา

2. อุณหภูมิเกลั่นตัวของสารทำความสะอาดเย็นที่ดีที่สุดมีแนวโน้มเข้าใกล้ อุณหภูมนิ่มสูงสุด เนื่องจากกระบวนการทำความสะอาดเย็นต้องการความร้อนจากกระบวนการถ่ายความร้อนของวัสดุกร้อด์ไอ เพื่อทดสอบความร้อนจากคลื่นความร้อนทั้งหมด

3. อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุกรของสารทำความสะอาดเย็นที่ดีที่สุดมีแนวโน้มที่ค่าเฉลี่ยระหว่างอุณหภูมิระเหยของสารทำความสะอาดเย็นในวัสดุกรความดันต่ำและอุณหภูมิเกลั่นตัวของสารทำความสะอาดเย็นในวัสดุกรความดันสูง เนื่องจากการอัดไอช่วงอุณหภูมิกว้างมากทำให้กระบวนการอัดมีความต้องการพลังงานมากในการอัดต่อหน่วยมวลของสารทำความสะอาดเย็น

4. อัตราการไหลโดยมวลของสารทำความสะอาดเย็นในวัสดุกรความดันต่ำที่ดีที่สุดเป็นฟังก์ชันที่ขึ้นอยู่กับอัตราการผลิต อุณหภูมนิ่มเข้าและอุณหภูมนิ่มต่ำสุด

5. อัตราการไหลโดยมวลของสารทำความสะอาดเย็นในวัสดุกรความดันสูงที่ดีที่สุดเป็นฟังก์ชันที่ขึ้นอยู่กับอัตราการไหลโดยมวลของสารทำความสะอาดเย็นในวัสดุกรความดันต่ำ และอัตราส่วนของผลต่างพลังงานต่อหน่วยมวลของสารทำความสะอาดเย็นของกระบวนการระหว่างวัสดุกรทั้งสอง

วัสดุกรอัดไอแบบแคสเคดจริงมีแนวโน้มของความต้องการพลังงานสูงต่อวันที่เพิ่มขึ้น เมื่อเทียบกับวัสดุกรอัดไอแบบแคสเคดอุ่นคงดี เนื่องจากอิทธิพลของ  $\Delta T'$  และ  $\Delta T''$  ที่เกิดขึ้นจากประสิทธิภาพการถ่ายเทความร้อนของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างกลางวัสดุกร โดยสภาพทางเธร์โน้ดนามิกส์ของสารทำความสะอาดเย็นที่ดีที่สุดของวัสดุกรอัดไอแบบแคสเคดจริงมีสภาวะใกล้เคียงกับสภาพทางเธร์โน้ดนามิกส์ของสารทำความสะอาดเย็นที่ดีที่สุดของวัสดุกรอัดไอแบบแคสเคด อุ่นคงดีอุณหภูมิ  $T_i + \Delta T'$  และอุณหภูมิ  $T_i - \Delta T''$  เข้าใกล้อุณหภูมิ  $T_i$

กระบวนการอัดจริงมีแนวโน้มความต้องการพลังงานสูงต่อวันที่เพิ่มขึ้นเมื่อเทียบกับกระบวนการอัดแบบไอเซนไทร์ปิก โดยสภาพทางเธร์โน้ดนามิกส์ของสารทำความสะอาดเย็นที่ดีที่สุดสำหรับกระบวนการอัดจริงมีแนวโน้มสอดคล้องกับสภาพทางเธร์โน้ดนามิกส์ของสารทำความสะอาดเย็นที่ดีที่สุด

สำหรับกระบวนการอัดแบบไอโซนิโตรปิก เนื่องจากความร้อนยังคงเป็นปัจจัยสำคัญที่มีอิทธิพลต่อความต้องการพลังงานสูงขึ้ต่อวันมากกว่าเมื่อเทียบกับกระบวนการอัดจริงภายใต้ข้อกำหนดของการศึกษาวิจัยนี้

การทดสอบความต้องการพลังงานความร้อนจากความร้อนทั้งหมดด้วยกระบวนการคายความร้อนในวัสดุจัดความดันสูงเพื่อการประยุกต์พลังงานนั้นไม่สามารถทำได้ เนื่องจากจีดความสามารถในการอัดของเครื่องอัดไอโซนิปบันทำให้มีจีดจำกัดของช่วงอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็น การศึกษาวิจัยนี้ได้ทำการศึกษาช่วงอุณหภูมิกลับตัวของสารทำความเย็นระหว่าง  $70^{\circ}\text{C}$  -  $90^{\circ}\text{C}$  ซึ่งทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงสภาพทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดสำหรับกรณีศึกษา สมการที่ (5.1) สมการที่ (5.2) และสมการที่ (5.3)

การเปรียบเทียบความต้องการพลังงานสูงขึ้ต่อวันระหว่างวัสดุจัดการอัดไอโซแบบสองขั้นตอน วัสดุจัดการอัดไอโซแบบขั้นตอนเดียว 1 และวัสดุจัดการอัดไอโซแบบขั้นตอนเดียว 2 พบว่า วัสดุจัดการอัดไอโซแบบสองขั้นตอนมีแนวโน้มความต้องการพลังงานสูงขึ้ต่อวันต่ำสุด เนื่องจากการอัดไอโซช่วงอุณหภูมิกว้างด้วยการอัดไอโซแบบสองขั้นตอน ทำให้กระบวนการอัดมีแนวโน้มความต้องการพลังงานในการอัดต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นลดลง และการนำความร้อนจากวัสดุจัดความดันสูงมาใช้ประโยชน์ในกระบวนการทำความร้อนทำให้ความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อนมีแนวโน้มลดลง

## บทที่ 6

### การนำผลวิจัยมาประยุกต์ใช้งานและข้อเสนอแนะ

#### 6.1 การนำผลวิจัยมาประยุกต์ใช้งาน

สภาวะทางเทอร์โมไนมิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดเป็นสภาวะอุณหภูมิของวัสดุอัดไอแบบสองขั้นตอน ซึ่งทำให้ระบบทำความเย็นแบบอัดไอสองขั้นตอนสำหรับกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์มีความต้องการพลังงานสูงที่สุด นำไปสู่การอุปกรณ์สำหรับระบบทำความเย็นแบบสองขั้นตอนเพื่อการประหยัดพลังงาน ดังนี้

1. เครื่องทำระเหยในวัสดุจัดความดันต่ำ
2. เครื่องความแน่นในวัสดุจัดความดันสูง
3. เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนกลางวัสดุจัดสำหรับวัสดุจัดอัดไอแบบแคสเกเดชิง
4. ขาดความร้อน

จากอุปกรณ์สำหรับระบบทำความเย็นแบบสองขั้นตอนข้างต้นนั้นพบว่า เครื่องทำระเหย เครื่องความแน่นและเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนกลางวัสดุจัดสำหรับวัสดุจัดอัดไอแบบแคสเกเดชิงล้วนเป็นเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อน (Heat Exchanger) ที่ได้จากการอุณหภูมิของสภาวะทางเทอร์โมไนมิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุด ซึ่งต้องทำการเปรียบเทียบประสิทธิภาพการแลกเปลี่ยนความร้อน รวมถึงประเภทของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่มีอยู่จริง และการให้ความร้อนของขาดความร้อนสำหรับการประยุกต์ใช้งานในกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์

#### 6.2 พารามิเตอร์อุณหภูมิของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนและขาดความร้อน

พารามิเตอร์อุณหภูมิของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่บ่งชี้ถึงประสิทธิภาพของการแลกเปลี่ยนความร้อนของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยวิธีการความแตกต่างอุณหภูมิเฉลี่ยเชิงล็อก (Log Mean Temperature Difference  $LMTD$ ) และวิธีการ  $E - NTU$  มีดังนี้

1. อัตราการแลกเปลี่ยนความร้อน  $\dot{Q}$  กือ ปัจจัยความสามารถในการถ่ายเทความร้อนของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อน ซึ่งขึ้นอยู่กับสัมประสิทธิ์การถ่ายเทความร้อนสูงและพื้นที่การถ่ายเทความร้อน  $UA$  และความแตกต่างอุณหภูมิเฉลี่ยเชิงล็อก  $\Delta T_{lm}$  ดังสมการ

$$\dot{Q} = UA\Delta T_{lm} = \dot{m}C_p(T_o - T_i) \quad (6.1)$$

2. สัมประสิทธิ์การถ่ายเทความร้อนสุทธิและพื้นที่การถ่ายเทความร้อน  $UA$  คือ ความสามารถในการนำความร้อนของเครื่องแผลเปลี่ยนความร้อน ซึ่งขึ้นอยู่กับคุณสมบัติของของไหหล ความเร็วปะทะทิศทางการไหหลปะทะ และรูปแบบการวางตัวของห่อ

3. ประสิทธิผลการแผลเปลี่ยนความร้อน (Effectiveness  $\epsilon$ ) คือ อัตราการแผลเปลี่ยนความร้อนจริงที่ขึ้นกับอัตราการแผลเปลี่ยนความร้อนสูงสุดที่สามารถทำได้ดังสมการ

$$\epsilon = \frac{\dot{Q}_{actual}}{\dot{Q}_{max,possible}} = \frac{\dot{Q}_{actual}}{C_{min}(\Delta T_{max})} \quad (6.2)$$

พารามิเตอร์ออกแบบสำคัญของขดลวดความร้อนคือ

4. การให้ความร้อนของขดลวดความร้อน  $\dot{Q}_{Heater}$  คือ ความร้อนอุณหภูมิสูงที่ให้กับน้ำภายในหลังการทำความร้อนเบื้องต้นดังสมการ

$$\dot{Q}_{Heater} = \dot{m}_m C_p (T_{m,hot} - T_{m,ph}) \quad (6.3)$$

### 6.3 พารามิเตอร์ออกแบบของเครื่องแผลเปลี่ยนความร้อนและขดลวดความร้อนของตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย

จากตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยมีข้อกำหนดดังนี้คือ การรับปริมาณน้ำนมดิบ 1 ตัน สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B เป็น 100:0 เปอร์เซนต์ ซึ่งแสดงข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยในตารางที่ 6.1 และข้อกำหนดของกระบวนการการทำความร้อนและการทำงานเย็นในตารางที่ 6.2

พารามิเตอร์ออกแบบของเครื่องแผลเปลี่ยนความร้อนและขดลวดความร้อนจากสภาพการทำงานเทอร์โมไดนาไมก์ส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดสำหรับวัสดุกรอต์ไอแบบสองขั้นตอน (วัสดุกรอต์ไอแบบสองขั้นตอน โดยอาศัยแฟลชแทงค์และวัสดุกรอต์ไอแบบแคสเกเดอุ่มคติ) ในกระบวนการพาสเจอร์ไรซ์นแบบบรรจุร้อนของตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยแสดงในตารางที่ 6.3 โดยเครื่องแผลเปลี่ยนความร้อนกลางวัสดุกรอต์ไอแบบแคสเกเดอุ่มคติเป็นเครื่องแผลเปลี่ยนความร้อนอุ่มคติคือ สัมประสิทธิ์การถ่ายเทความร้อนสุทธิและพื้นที่การถ่ายเทความร้อน  $UA$ , เป็นอนันต์ เนื่องจากเป็นการแผลเปลี่ยนความร้อนระหว่างวัสดุกรอต์ไอไม่มีผลกระทบต่อความแตกต่างของอุณหภูมิระหว่างวัสดุกรอต์ไอและความต้านทานและวัสดุกรอต์ไอความต้านทาน

ตารางที่ 6.1 ตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย

ลำดับที่	ตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย	ค่าที่พิจารณา
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	1
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	2
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B	100:0
	(A:B) เปอร์เซนต์	
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
4	เวลาการผลิตสุทธิ ชั่วโมง/วัน	6
7	อุณหภูมิระเหยของสารทำความเย็น $^{\circ}\text{C}$	-6

ตารางที่ 6.2 ข้อกำหนดของกระบวนการทำความร้อนและการทำความเย็น

ลำดับที่	ข้อกำหนดของกระบวนการทำความร้อน(กระบวนการ A2, B3)	ค่าที่พิจารณา
1	อุณหภูมินماจากการ A1 , B1 $^{\circ}\text{C}$	35
2	อุณหภูมินมเข้ากระบวนการ A2 , B3 $^{\circ}\text{C}$	$T_{m,ph} = T_C - 10$
3	อุณหภูมินmr้อน $^{\circ}\text{C}$	85
	ข้อกำหนดของกระบวนการทำความเย็น (กระบวนการ B2 และกระบวนการ A6, B7)	
4	อุณหภูมินมเข้ากระบวนการ B2 $^{\circ}\text{C}$	35
5	อุณหภูมินมลดความร้อนเบื้องต้น $^{\circ}\text{C}$	50
6	อุณหภูมินมเย็น $^{\circ}\text{C}$	4

เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนและขดลวดความร้อนจากสภาพทางเทอร์โมไดนาไมก์สของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดสำหรับวัสดุจัดอัดไออกเมนแคสเกเดจringในกระบวนการพาสเจอร์ไรซ์น์แบบบรรจุร้อนมีพารามิเตอร์ออกแบบเดียวกันกับพารามิเตอร์ออกแบบของวัสดุจัดอัดไออกเมนสองขั้นตอนโดยเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนกลางวัสดุจัดของวัสดุจัดอัดไออกเมนแคสเกเดจringมีสัมประสิทธิ์การถ่ายเทความร้อนสุทธิและพื้นที่การถ่ายเทความร้อน  $UA_i$  สำหรับตัวอย่างข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยเท่ากับ  $0.811 \text{ kW/K}$  เมื่อกำหนดผลต่างระหว่าง  $T_i + \Delta T'$  และ  $T_i - \Delta T''$  เท่ากับ  $20^{\circ}\text{C}$  ในตารางที่ 6.3 เมื่อทำการพิจารณาพื้นที่การถ่ายเทความร้อน  $A_i$  เท่ากับ  $2 \text{ m}^2$  พบร่วมสัมประสิทธิ์การแลกเปลี่ยนความร้อนสุทธิ  $U_i$  เท่ากับ  $0.406 \text{ kJ/m}^2 \cdot \text{K}$  ซึ่งสามารถใช้เทคนิคออกแบบการวางแผน

แนวปะทะของกลุ่มท่อและการควบคุมความเร็วเข้าปะทะของไอลเพื่อให้ได้สัมประสิทธิ์ การแลกเปลี่ยนความร้อนออกแบบบัน្តตามข้อกำหนดของพื้นที่การถ่ายเทความร้อน

ตารางที่ 6.3 พารามิเตอร์ออกแบบของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนและขดลวดความร้อน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบ	ผลการศึกษา
1	$T_E$ °C	-6
2	$T_i$ °C	44
3	$T_c$ °C	90
4	$\dot{Q}_E$ kW	12.56
5	$UA_E$ kW/K	0.47
6	$\varepsilon_E$	0.821
7	$\dot{Q}_C$ kW	12.28
8	$UA_C$ kW/K	0.465
9	$\varepsilon_C$	0.818
10	$\dot{Q}_i$ kW	16.21
11	$UA_i$ kW/K	0.811
12	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	1.37

ผลลัพธ์จากการออกแบบไม่ใช้ชันทำให้เราได้สภาพทางเทอร์โมไคดามิกส์ที่ดีที่สุด สำหรับความต้องการพลังงานสุทธิของระบบต่ำสุด ในออกแบบวิศวกรสามารถนำสภาพทางเทอร์โมไคดามิกส์ที่ดีที่สุดที่นำเสนอจากการศึกษาวิจัยนี้เป็นสภาพอ้างอิง แต่อย่างไรก็ตามด้วยขีดความสามารถด้านการแลกเปลี่ยนความร้อนของอุปกรณ์ทางวิศวกรรมต่าง ๆ จะทำให้ระบบมีความต้องการพลังงานสุทธิที่มีแนวโน้มสูงขึ้น เมื่อเทียบกับความต้องการพลังงานสุทธิที่ดีที่สุดของระบบ

#### 6.4 เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนสำหรับประยุกต์ใช้งานจริง

หลักการแลกเปลี่ยนความร้อนที่สามารถประยุกต์ใช้งานจริงมีหลายหลักการ ในที่นี้จะพิจารณาหลักการแลกเปลี่ยนความร้อนโดยใช้น้ำไอลเวียนเป็นตัวกลางสำหรับการแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างน้ำและสารทำความเย็น รูปที่ 6.1 แทนการแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างน้ำและสารทำความเย็นโดยตรงเพื่อป้องกันการปนเปื้อนอาหารในกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์ ซึ่งเป็นหลักการ

แลกเปลี่ยนความร้อนที่ใช้โดยทั่วไปในกระบวนการผลิตน้ำพลาสติก ไรซ์มีเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อน 2 ประเภทดังนี้

1. เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่มีทิศทางการไหลแบบขวาง (Crossflow Heat Exchanger) รูปที่ 6.2 (ก) เป็นอุปกรณ์แลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างสารทำความเย็นและน้ำไหลเวียน โดยนำน้ำไหลเวียนจะเข้าปะทะกับกลุ่มท่อของสารทำความเย็นในแนวตั้งจากหรือแนวหางด้วยปืนน้ำไหลเวียน

2. เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนแบบแผ่น (Plate Heat Exchanger) รูปที่ 6.2 (ข) เป็นอุปกรณ์แลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างน้ำไหลเวียนและน้ำโดยนำน้ำไหลเวียนและน้ำมีทิศทางการไหลแบบสวนทางกันผ่านช่องว่างระหว่างแผ่นบางที่วางตัวซ้อนกันเป็นชั้น

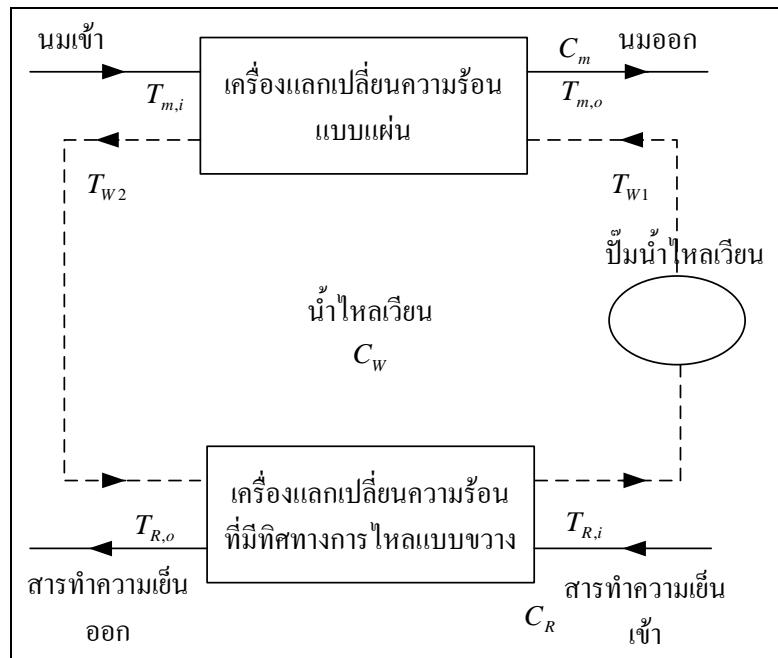
## 6.5 พารามิเตอร์ออกแบบของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนสำหรับประยุกต์ใช้งานจริง

จากพารามิเตอร์ออกแบบของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนตารางที่ 6.3 เป็นพารามิเตอร์ออกแบบสุทธิของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อน ซึ่งประกอบด้วยพารามิเตอร์ออกแบบร่วมกันระหว่างเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่มีทิศทางการไหลแบบขวาง (Crossflow Heat Exchanger) และพารามิเตอร์ออกแบบของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนแบบแผ่น (Plate Heat Exchanger) สำหรับประยุกต์ใช้งานจริงในกระบวนการผลิตน้ำพลาสติก ไรซ์

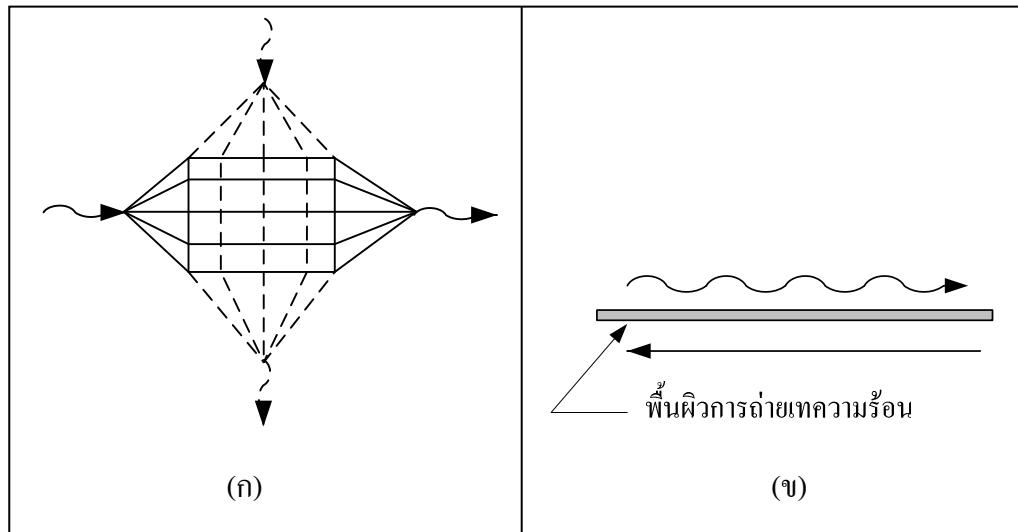
สำหรับประสิทธิผลการแลกเปลี่ยนความร้อนสุทธิ (Overall Effectiveness  $\varepsilon$ ) ของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่มีน้ำไหลเวียนเป็นตัวกลางแลกเปลี่ยนความร้อน รูปที่ 6.1 จากการศึกษาวิจัยของ Kays and London (1964) แสดงความสัมพันธ์ระหว่างประสิทธิผลการแลกเปลี่ยนความร้อนสุทธิ  $\varepsilon$  ประสิทธิผลการแลกเปลี่ยนความร้อนของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่มีทิศทางการไหลแบบขวาง  $\varepsilon_{CF}$  และประสิทธิผลการแลกเปลี่ยนความร้อนของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนแบบแผ่น  $\varepsilon_p$  สำหรับเงื่อนไขการออกแบบความจุความร้อนของน้ำ  $C_w$  ความจุความร้อนของสารทำความเย็น  $C_R$  และความจุความร้อนของน้ำ  $C_m$  ดังนี้

$$C_w > C_R > C_m : \quad \varepsilon = \frac{1}{\frac{1}{\varepsilon_p} + \frac{C_m/C_R}{\varepsilon_{CF}} - \frac{C_m}{C_w}} \quad (6.3)$$

$$C_w > C_m > C_R : \quad \varepsilon = \frac{1}{\frac{1}{\varepsilon_{CF}} + \frac{C_R/C_m}{\varepsilon_p} - \frac{C_R}{C_w}} \quad (6.4)$$



รูปที่ 6.1 การแลกเปลี่ยนความร้อนสำหรับกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์



รูปที่ 6.2 (ก) เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่มีพิษทางการไฟฟ้าแบบขาวง  
(ข) เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนแบบแผ่น

$$C_R > C_m > C_W : \quad \varepsilon = \frac{1}{\frac{C_m}{C_W} \left[ \frac{1}{\varepsilon_{CF}} + \frac{1}{\varepsilon_P} - 1 \right]} \quad (6.5)$$

$$C_m > C_R > C_W : \quad \varepsilon = \frac{1}{\frac{C_R}{C_W} \left[ \frac{1}{\varepsilon_{CF}} + \frac{1}{\varepsilon_P} - 1 \right]} \quad (6.6)$$

$$C_R > C_W > C_m : \quad \varepsilon = \frac{1}{\frac{1}{\varepsilon_P} + \frac{C_m}{C_W} \left[ \frac{1}{\varepsilon_{CF}} - 1 \right]} \quad (6.7)$$

$$C_m > C_W > C_R : \quad \varepsilon = \frac{1}{\frac{1}{\varepsilon_{CF}} + \frac{C_R}{C_W} \left[ \frac{1}{\varepsilon_P} - 1 \right]} \quad (6.8)$$

พารามิเตอร์อุกแบบเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนสำหรับประยุกต์ใช้งานจริงจากตัวอย่างข้อกำหนดของการศึกษาวิจัย มีสมมติฐานของเงื่อนไขการอุกแบบที่สอดคล้องตามสมการที่ (6.7) ดังนี้

1. พิจารณาระบบเป็นการแลกเปลี่ยนความร้อนที่เครื่องทำระเหยในวัฏจักรความดันต่ำ
2. ความจุความร้อนของสารทำความเย็นมีค่าเข้าสู่อนันต์  $C_R \rightarrow \infty$  เนื่องจากสารทำความเย็นรับความร้อนซึ่งเป็นความร้อนแห่งของการกลایเป็นไอ (Latent Heat of Vaporization) โดยไม่มีการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิ  $\Delta T \rightarrow 0$  เพื่อให้เป็นการแลกเปลี่ยนความร้อนที่สามารถอุกค่าได้ (Finite Heat Transfer)

3. จากสมมติฐานของเงื่อนไขการอุกแบบข้อที่ 2 ทำให้อัตราส่วนระหว่างความจุความร้อนของน้ำและความจุความร้อนของสารทำความเย็นสำหรับเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่มีทิศทางการไหลแบบขวางเท่ากับศูนย์  $C_W/C_R = 0$

4. อัตราส่วนระหว่างความจุความร้อนของน้ำและความจุความร้อนของน้ำสำหรับเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนแบบแผ่น  $C_m/C_W = 0.5$

5. พิจารณาตัวแปรไร์นิติ  $NTU$  ของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนที่มีการไหลแบบขวาง  $NTU_{CF}$  และตัวแปรไร์นิติ  $NTU$  ของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนแบบแผ่น  $NTU_p$  เท่ากับ 3

จากการศึกษาวิจัยของ Kays and London (1964) สามารถหาประสิทธิผลการแลกเปลี่ยนความร้อนสูงชิดด้วยแผนภาพรูปแบบการวางตัวของเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนจากสมมติฐานข้างต้น ซึ่งสามารถสรุปสมมติฐานและพารามิเตอร์อุกแบบเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนสำหรับ

ประยุกต์ใช้งานจริงของเครื่องทำระเหยจากตัวอย่างกรณีศึกษาดังตารางที่ 6.4 เมื่อนำพารามิเตอร์ ออกแบบที่ได้แทนสมการที่ 6.7 พบว่า ประสิทธิผลการแลกเปลี่ยนความร้อนสูตรของเท่ากับ 0.86

จากการเปรียบเทียบประสิทธิผลการแลกเปลี่ยนความร้อนสูตรระหว่างเครื่องทำระเหยสำหรับ ประยุกต์ใช้งานจริงตารางที่ 6.4 และเครื่องทำระเหยจากพารามิเตอร์ ออกแบบตารางที่ 6.3 พบว่า เครื่อง แลกเปลี่ยนความร้อนสำหรับประยุกต์ใช้งานจริงของเครื่องทำระเหยจากตัวอย่างข้อกำหนดของ การศึกษาวิจัยสามารถให้ประสิทธิภาพการแลกเปลี่ยนความร้อนได้ตามพารามิเตอร์ ออกแบบจาก สภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดของวัสดุจกรอัด ไอแบบสองขั้นตอน

## 6.6 สรุปผลการศึกษาวิจัย

การศึกษาวิจัยนี้ได้นำเสนอวิธีการสร้างแบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์เพื่อหาสภาวะ ทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุด และสร้างฐานข้อมูลสำหรับเป็นแนว ทางการออกแบบระบบการทำความเย็นแบบอัด ไอสองในกระบวนการผลิตนมพาสเจอร์ไรซ์ แบบบรรจุร้อนเพื่อการประหัดพลังงาน ภายใต้เงื่อนไขและข้อกำหนดการออกแบบต่าง ๆ กัน แสดงในภาคผนวก ก. - ง.

แบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์แสดงอยู่ในรูปแบบของความต้องการพลังงานสูตร ต่อวันประกอบด้วยความต้องการพลังงานของระบบทำความเย็นแบบอัด ไอสองขั้นตอนและ ความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อน ซึ่งได้จากการวิเคราะห์สมดุลมวล สมดุลพลังงาน และได้จากการสร้างสมการ โพลีโนเมียลสองตัวแปรของความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไดนามิกส์ จากแผนภาพความดัน-เออนทาลปี (P-h diagram) ของสารทำความเย็นชนิด R 134a

สำหรับการศึกษาวิจัยนี้ เป็นปัญหาออพติไมเซชัน โดยไม่มีเงื่อนไขมีสมการจุดประสงค์คือ ความต้องการพลังงานสูตรต่อวัน ตัวแปรอิสระเป็นสภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็น คือ อุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็น อุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจกรของสารทำความเย็นและ อุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็น และแก้ปัญหาออพติไมเซชันด้วยวิธีการแลกเปลี่ยนสีร์ช

ผลลัพธ์จากการออพติไมเซชันทำให้เราได้สภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ที่ดีที่สุด สำหรับความต้องการพลังงานสูตรของระบบคำสูด ใน การออกแบบวิศวกรรมสามารถนำสภาวะ ทางเทอร์โมไดนามิกส์ที่ดีที่สุดที่นำเสนอด้วยการศึกษาวิจัยนี้ เป็นสภาวะอ้างอิง แต่ยังไร ก็ ตามด้วยปัจจัยความสามารถด้านการแลกเปลี่ยนความร้อนของอุปกรณ์ทางวิศวกรรมต่าง ๆ จะทำ ให้ระบบมีความต้องการพลังงานสูตรที่มีแนวโน้มสูงขึ้น เมื่อเทียบกับความต้องการพลังงาน สูตรที่ดีที่สุดของระบบ ผลการศึกษาวิจัยสามารถสรุปได้ดังนี้

ตารางที่ 6.4 สรุปสมมติฐานและพารามิเตอร์ออกแบบเครื่องทำระ夷ในวัสดุจัดความดันต่ำสำหรับ  
ประยุกต์ใช้งานจริง

ลำดับที่	สมมติฐาน	ค่าออกแบบ
1	อัตราส่วนความชุกความร้อน $C_w/C_R$	0
2	อัตราส่วนความชุกความร้อน $C_m/C_w$	0.5
3	ตัวแปรไรมิติ $NTU_{CF}$	3
4	ตัวแปรไรมิติ $NTU_P$	3
	พารามิเตอร์ที่ได้จากการออกแบบ	
5	ประสิทธิผลการแลกเปลี่ยนความร้อนสุทธิ $\varepsilon$	0.88
6	ประสิทธิผลการแลกเปลี่ยนความร้อน $\varepsilon_{CF}$	0.95
7	ประสิทธิผลการแลกเปลี่ยนความร้อนสุทธิ $\varepsilon_P$	0.86
7	$UA_p \text{ kW/K}$	0.819
8	$UA_{CF} \text{ kW/K}$	1.638

1. สภาวะทางเทอร์โม โภคนา มิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดและอัตราการ ไอลโดย มวลของสารทำความเย็นที่ดีที่สุด สามารถสรุปได้ดังนี้คือ อุณหภูมิระ夷ของสารทำความเย็นที่ดี ที่สุดมีแนวโน้มเข้าใกล้อุณหภูมินมต่ำสุด เนื่องจากกระบวนการการทำความเย็นต้องการความร้อนต่อหน่วย มวลของสารทำความเย็น  $q_E$  จากกระบวนการรับความร้อนมากสุดที่สามารถทำได้เพื่อการประหยัดพลังงาน อุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดมีแนวโน้มเข้าใกล้อุณหภูมินสูงสุด เนื่องจาก กระบวนการการทำความร้อนต้องการความร้อนจากกระบวนการขยายความร้อนของวัสดุจัดความดันต่ำเพื่อ ทดแทนความร้อนจากคลื่นความร้อนทึ้งหมด และอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดของสารทำความเย็นที่ ดีที่สุดมีแนวโน้มที่ค่าเฉลี่ยระหว่างอุณหภูมิระ夷ของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันต่ำและ อุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันสูง เนื่องจากการอัดไอซ์ช่องอุณหภูมิกว้างมากทำ ให้กระบวนการอัดมีความต้องการพลังงานมากในการอัดต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น

2. อัตราการ ไอลโดย มวลของสารทำความเย็นในวัสดุจัดความดันต่ำที่ดีที่สุดเป็นฟังก์ชันที่ขึ้นอยู่ กับอัตราการผลิต อุณหภูมินมเข้าและอุณหภูมินมต่ำสุด และอัตราการ ไอลโดย มวลของสารทำความเย็น ในวัสดุจัดความดันสูงที่ดีที่สุดเป็นฟังก์ชันที่ขึ้นอยู่กับอัตราการ ไอลโดย มวลของสารทำความเย็น ในวัสดุจัดความดันต่ำ และอัตราส่วนของผลต่างพลังงานต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นของ กระบวนการระหว่างวัสดุจัดทึ้งสอง

3. วัภูจักษ์อัดໄໂອແບນສອງขັ້ນຕອນມີຄວາມຕ້ອງກາປລັງຈານສຸທິພື້ອວັນທີລົດລົງເມື່ອເຖິງກັບວັດຸຈັກ  
ອັດໄໂອແບນຂັ້ນຕອນເດີຍວ່າກາຍໃຊ້ເນື່ອນໄຟແລະຂຶ້ອກໍາຫັດກາຮອກແບນເດີຍກັນ
4. ເມື່ອພິຈາລະນາກະບວນກາຮັດຈິງ ກາຍໃດໆຄວາມເນື່ອງແບນຂອງຄວາມຕ້ອງກາປລັງຈານຕ່ອໜ່ວຍ  
ມວລຂອງສາງທໍາຄວາມເຢືນຈາກກະບວນກາຮັດແບນໄອເຊັນໂທຣີປຶກ ພົບວ່າສກາວະທາງເທອຣ໌ໄມ້ໄດ້ນາມິກສົ່ງທີ່  
ທີ່ສຸດສໍາຫັກກະບວນກາຮັດຈິງມີແນວໂນ້ມສອດຄລູ້ອງກັບສກາວະທາງເທອຣ໌ໄມ້ໄດ້ນາມິກສົ່ງທີ່ສຸດສໍາຫັກ  
ກະບວນກາຮັດແບນໄອເຊັນໂທຣີປຶກ

## 6.7 ຂໍອເສນອແນະ

ແນວທາງກາຮັດຈິງທີ່ໄປຈາກກາຮັດຈິງນີ້

1. ການນໍາວິທີກາຮັດຈິງແນບຈຳລອງທາງເທອຣ໌ໄມ້ໄດ້ນາມິກສົ່ງຂອງກົດໝາຍວິຈິຫຼິນ໌ໄປ  
ຮະບນທໍາຄວາມເຢືນແບນອັດໄໂອສອງຂັ້ນຕອນໃນກະບວນກາພາສເຈອຣ໌ໄຣ້ຊັ້ນແບນບຣຸເຢືນ ເນື່ອງຈາກ  
ການພາສເຈອຣ໌ໄຣ້ຊັ້ນມະຫວ່າງແບນບຣຸເຢືນແລະແບນບຣຸ້ອນມີຄວາມແຕກຕ່າງກັນຂອງລຳດັບ  
ຂັ້ນຕອນກະບວນກາຮັດຈິງ ທີ່ສາມາດໃຊ້ວິທີກາຮັດຈິງທີ່ເດີຍກັນກັບກາຮັດຈິງນີ້ໄດ້
2. ການນໍາວິທີກາຮັດຈິງທີ່ແລະສ້າງແບນຈຳລອງທາງເທອຣ໌ໄມ້ໄດ້ນາມິກສົ່ງຂອງກົດໝາຍວິຈິຫຼິນ໌ໄປ  
ປະຍຸກຕີ່ໃຊ້ກັບອຸດສາຫກຮຽມອື່ນທີ່ມີກະບວນກາຮັດຈິງໄກລ໌ເຄີຍກັບກະບວນກາພາສເຈອຣ໌ໄຣ້
3. ການວິເຄາະທີ່ຮັບທາງຄວາມຮ້ອນທີ່ເໝາະສົມສໍາຫັກກາຮັດແລກເປີ່ນຄວາມຮ້ອນໃນກະບວນກາ  
ພາສເຈອຣ໌ໄຣ້ຊັ້ນ
4. ການວິເຄາະທີ່ຄໍາໃຊ້ຈ່າຍດ້ານພລັງຈານສຸທິພື້ອວັນທີລົດລົງແບນອັດໄໂອສອງຂັ້ນຕອນ
5. ການວິເຄາະທີ່ຄໍາໃຊ້ຈ່າຍສຸທິປະກອບດ້ວຍ ດໍາລົງທຸນເຮີ່ມຕົ້ນແລະຄໍາໃຊ້ຈ່າຍດ້ານພລັງຈານຕລອດ  
ອາຍຸກາຮັດຈິງທີ່ກຳຫັດຂອງຮະບນທໍາຄວາມເຢືນແບນອັດໄໂອສອງຂັ້ນຕອນ

## รายการอ้างอิง

ธีระชาติ พรพิบูลย์ และคณะ.(2551).รายงานความก้าวหน้าโครงการ ครั้งที่ 1 การออกแบบระบบอัดไอ  
สำหรับอุตสาหกรรม.โครงการ ITAP เครื่องข่ายภาคตะวันออกเฉียงเหนือตอนบน  
มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี.

- Stoecker W.F., 1989. **Design and Thermal systems.** (3<sup>th</sup> edition), McGrawHill.
- Stoecker W.F., 1982. **Refrigeration and Air conditioning.** (2<sup>th</sup> edition), McGrawHill.
- Jaluria Y., 1998. **Design and optimization of Thermal Systems.** McGrawHill.
- Rao S.S, 1978. **Optimization theory and applications.** Wiley Eastern Limited.
- Cengel Y.A., 2003. **Heat transfer a practical approach.** (2<sup>th</sup> edition), McGrawHill.
- Cengel Y.A. and Boles M.A., 2003. **Thermodynamics an engineering approach.** (4<sup>th</sup> edition),  
McGrawHill.
- Kays W.M. and London A.L.,1964. **Compact heat exchangers.** (2<sup>th</sup> edition), McGrawHill.
- Ozisik M.N., 1985. **Heat Transfer a basic approach.** McGrawHill.
- ASHRAE Handbook Fundamental ,2001., **chapter 19**, American Society of Heating ,  
Refrigerating, and Air-Conditioning , Atlanta.
- Jeffrey M. Gordon and Kim Choon Ng, 2000. **Cool Thermodynamics.** Cambridge International  
Science Publishing.
- Soylemez, M.S, 2005. Optimum heat pump in milk pasteurizing for dairy. **Journal of Food  
Engineering**, pp.546-551.
- Khan J.U.R. and Zubair S.M, 2000. Thermodynamic optimization of finite time vapor compression  
refrigeration systems. **Energy Conversion and Management** **42**, pp.1457-1475.

## ภาคผนวก ก

ข้อกำหนดสำหรับกระบวนการผลิตนม  
พาสเจอร์ไรซ์แบบบรรจุร้อน

### ก.1 ข้อกำหนดของสภาพการทำงานของไนามิกส์ของสารทำความสะอาดเย็น

ตารางที่ ก.1 ข้อกำหนดสภาพการทำงานของไนามิกส์ของสารทำความสะอาดเย็น

ลำดับที่	ข้อกำหนดสภาพการทำงานของไนามิกส์ของสารทำความสะอาดเย็น	ขอบเขตการศึกษา
1	ช่วงอุณหภูมิระหว่างตัวของสารทำความสะอาดเย็น °C	(-6) - (-2)
2	ช่วงอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุจัดของสารทำความสะอาดเย็น °C	20 - 60
3	ช่วงอุณหภูมิกลั่นตัวของสารทำความสะอาดเย็น °C	65 - 90

### ก.2 ข้อกำหนดของกระบวนการผลิตน้ำยาเชื้อโรครูร้อน

ตารางที่ ก.2 ข้อกำหนดสำหรับกระบวนการผลิตน้ำยาเชื้อโรครูร้อน

ลำดับที่	ข้อกำหนดของกระบวนการผลิตน้ำยาเชื้อโรครูร้อน	ขอบเขตการศึกษา
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	1 - 10
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	1 - 20
3	สัดส่วนโดยปริมาตรการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	100:0 80:20 60:40 50:50 40:60
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A ชั่วโมง/วัน	≥ 4
5	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
6	เวลาการผลิต ชั่วโมง/วัน	≥ 8

### ก.3 ข้อกำหนดของกระบวนการทำความร้อนและกระบวนการทำความเย็น

ตารางที่ ก.3 แสดงข้อกำหนดของกระบวนการทำความร้อนและกระบวนการทำความเย็น

ลำดับที่	ข้อกำหนดของกระบวนการทำความร้อน(กระบวนการ A2, B3)	ค่าที่พิจารณา
1	อุณหภูมินماจากการ A1 และ $B1^{\circ}\text{C}$	35
2	อุณหภูมินมเข้ากระบวนการ A2 และ $B3^{\circ}\text{C}$	$T_{m,ph} = T_C - 10$
3	อุณหภูมินมภายในหลังจากการทำความร้อน $^{\circ}\text{C}$	85
ข้อกำหนดของกระบวนการทำความเย็น (กระบวนการ B2 และกระบวนการ A6 และ B7)		
4	อุณหภูมินมเข้ากระบวนการ B2 $^{\circ}\text{C}$	35
5	อุณหภูมินมลดความร้อนเบื้องต้น $^{\circ}\text{C}$	50
6	อุณหภูมินมภายในหลังจากการทำความเย็น $^{\circ}\text{C}$	4

## ภาคผนวก ข

ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยและตัวอย่างการคำนวณ

### **ข.1 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัย**

ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยเพื่อการสร้างฐานข้อมูลสำหรับพารามิเตอร์ออกแบบของวัสดุกรอต์ ไอแบบสองขั้นตอนแสดงดังตารางต่อไปนี้

ตารางที่ ข.1 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 1

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 1	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	1
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	2
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	100:0
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
5	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
6	เวลาการผลิตทึ่งหมุด ชั่วโมง/วัน	4

ตารางที่ ข.2 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 2

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 2	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	1
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	2
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	80:20
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	4
5	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	3.175
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทึ่งหมุด ชั่วโมง/วัน	6

**ตารางที่ ข.3 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 3**

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 3	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	1
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	1.5
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	60:40
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	5.34
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	3.205
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	7.34

**ตารางที่ ข.4 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 4**

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 4	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	1
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	1
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	50:50
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	8
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	8

**ตารางที่ ข.5 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 5**

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 5	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	1
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	1
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	40:60
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	8
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	3.17
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	8

ตารางที่ ข.6 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 6

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 6	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	2
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	4
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	100:0
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
5	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
6	เวลาการผลิตทึ่งหมด ชั่วโมง/วัน	4

ตารางที่ ข.7 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 7

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 7	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	2
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	4
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	80:20
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	4
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	3.175
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทึ่งหมด ชั่วโมง/วัน	6

ตารางที่ ข.8 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 8

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 8	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	2
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	2.5
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	60:40
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	6.39
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	3.83
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทึ่งหมด ชั่วโมง/วัน	6.39

**ตารางที่ ข.9 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 9**

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 9	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	2
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	2
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	50:50
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	8
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	8

**ตารางที่ ข.10 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 10**

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 10	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	2
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	2
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	40:60
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	8
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	3.175
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	8

**ตารางที่ ข.11 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 11**

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 11	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	3
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	6
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	100:0
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
5	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
6	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	4

ตารางที่ ข.12 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 12

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 12	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	3
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	5
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	80:20
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	4.8
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	3.83
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	6.8

ตารางที่ ข.13 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 13

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 13	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	3
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	4
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	60:40
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	5.95
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	3.57
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	7.95

ตารางที่ ข.14 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 14

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 14	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	3
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	3
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	50:50
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	8
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	8

**ตารางที่ ข.15 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 15**

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 15	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	3
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	3
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	40:60
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	8
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	3.205
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทึ่งหมด ชั่วโมง/วัน	8

**ตารางที่ ข.16 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 16**

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 16	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	5
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	10
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	100:0
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
5	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
6	เวลาการผลิตทึ่งหมด ชั่วโมง/วัน	4

**ตารางที่ ข.17 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 17**

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 17	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	5
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	8
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	80:20
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	5
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทึ่งหมด ชั่วโมง/วัน	7

ตารางที่ ข.18 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 18

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 18	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	5
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	6
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	60:40
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	6.68
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	6.68

ตารางที่ ข.19 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 19

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 19	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	5
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	5
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	50:50
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	8
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	8

ตารางที่ ข.20 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 20

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 20	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	5
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	5
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	40:60
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	8
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	3.2
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	8

ตารางที่ ข.21 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 21

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 21	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	10
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	20
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	100:0
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
5	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
6	เวลาการผลิตทึ่งหมวด ชั่วโมง/วัน	4

ตารางที่ ข.22 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 22

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 22	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	10
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	17
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	80:20
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	4.63
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	3.7
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทึ่งหมวด ชั่วโมง/วัน	6.63

ตารางที่ ข.23 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 23

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 23	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	10
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	12
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	60:40
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	6.66
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทึ่งหมวด ชั่วโมง/วัน	6.66

**ตารางที่ ข.24 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 24**

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 24	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	10
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	10
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	50:50
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	8
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	4
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	8

**ตารางที่ ข.25 ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 25**

ลำดับที่	ข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 25	ข้อกำหนด
1	ปริมาณการรับน้ำนมดิบ ตัน/วัน	10
2	กำลังการผลิต ตัน/วัน	10
3	สัดส่วนการรับน้ำนมกลุ่ม A และน้ำนมกลุ่ม B (A:B) เปอร์เซนต์	40:60
4	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 และกระบวนการ B7 ชั่วโมง/วัน	8
5	เวลาการผลิตของกระบวนการ A6 ชั่วโมง/วัน	3.2
6	เวลาการทำความเย็นกระบวนการ B2 ชั่วโมง	2
7	เวลาการผลิตทั้งหมด ชั่วโมง/วัน	8

**ข.2 ตัวอย่างการคำนวณ**

ผลการคำนวณความต้องการพลังงานและพารามิเตอร์ออกแบบสำหรับวัสดุจกรอัดไฮเบน ส่องขั้นตอนแสดงในภาคผนวก ข. และผลการคำนวณความต้องการพลังงานและพารามิเตอร์ออกแบบสำหรับวัสดุจกรอัดไฮเบนแครสเคดอุดมคติของข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยแสดงในภาคผนวก ค. ซึ่งสามารถแสดงตัวอย่างการคำนวณจากข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 1 สำหรับวัสดุจกรอัดไฮเบนส่องขั้นตอนแสดงในตารางที่ ข.1 และมีข้อกำหนดของกระบวนการทำความร้อนและการทำความเย็นในตารางที่ ก.3 ได้ดังนี้

จากสถานะของสารทำความเย็นที่ติดที่สุดมีสถานะออกแบบในตารางที่ ข.26 แสดงผลการคำนวณในตารางที่ ก.1 โดยมีสมการทางเทอร์โมไดนาไมกส์ดังนี้

ตารางที่ ข.26 สภาพการทำงานของไดนามิกส์อุกเบนของข้อกำหนดสำหรับการศึกษาวิจัยที่ 1

ลำดับที่	สภาพการทำงานของไดนามิกส์อุกเบน	ผลการศึกษา
1	$T_E$ , $^{\circ}\text{C}$	-6
2	$T_i$ , $^{\circ}\text{C}$	44
3	$T_c$ , $^{\circ}\text{C}$	90

1. ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น  $q_E$  เนื่องจากกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่ที่เครื่องทำระเหยในวัสดุจกรความดันต่ำ ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไดนามิกส์ตามสมการที่ (3.1) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned} q_E &= -0.004444 T_i^2 - 1.133333 T_i + (0.04 T_E^2 + 1.2 T_E + 196) \\ &= 131.77 \text{ kJ/kg} \end{aligned}$$

2. ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็น  $q_c$  เนื่องจากกระบวนการรายความร้อนที่ความดันคงที่ที่เครื่องความแน่นในวัสดุจกรความดันสูง ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไดนามิกส์ตามสมการที่ (3.2) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned} q_c &= (-0.000013333 T_c^2 + 0.002066667 T_c - 0.07895238)(T_i^2) \\ &\quad + (0.0002 T_c^2 - 0.031 T_c + 1.04142857)(T_i) \\ &\quad + (0.001428572 T_c^2 - 1.701428667 T_c + 248.36667) \\ &= 99.31 \text{ kJ/kg} \end{aligned}$$

3. สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของเครื่องทำความเย็น  $COP_R$  ในวัสดุจกรความดันต่ำ ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไดนามิกส์ตามสมการที่ (3.3) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned} COP_R &= (7 \times 10^{-6} T_E^2 + 0.000154 T_E + 0.001759)(T_i^2) \\ &\quad + (-0.001173 T_E^2 - 0.025254 T_E - 0.323351)(T_i) \\ &\quad + (0.049035 T_E^2 + 1.077049 T_E + 16.017895) \\ &= 4.01 \end{aligned}$$

4. สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของปั๊มความร้อน  $COP_{HP}$  ในวัสดุจกรความดันสูง ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไดนามิกส์ตามสมการที่ (3.4) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned} COP_{HP} &= (0.0000251 T_c^2 - 0.004318 T_c + 0.187234)(T_i^2) \\ &\quad + (-0.0003592 T_c^2 + 0.0600947 T_c - 2.4881672)(T_i) \\ &\quad + (-0.0060676 T_c^2 + 0.9814138 T_c - 37.38347) \\ &= 6.0 \end{aligned}$$

5. อัตราการไหลดโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจกรความดันต่ำ จากสมการที่ (3.9) เมื่อพิจารณาอัตราการไหลดโดยมวลของน้ำ  $\dot{m}_m$  เท่ากับ 0.07 kg/s และความจุความร้อนจำเพาะของน้ำ  $C_p$  เท่ากับ 3.90 kJ/kg.K ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไคนา mikst ตามสมการที่ (3.9) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}\dot{m}_L &= \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pc} - T_{m,out})}{q_E} \\ &= 0.095 \text{ kg/s}\end{aligned}$$

6. อัตราการไหลดโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจกรความดันต่ำ ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไคนา mikst ตามสมการที่ (3.12) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}\dot{m}_H &= \dot{m}_L \cdot \left\{ q_E \left( \frac{1}{COP_R} + 1 \right) / q_C \left( 1 - \frac{1}{COP_{HP}} \right) \right\} \\ &= 0.19 \text{ kg/s}\end{aligned}$$

7. ความต้องการพลังงานสุทธิของวัสดุจกรอัดไอส่องขั้นตอน ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไคนา mikst ตามสมการที่ (4.3) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}E_{net} &= \int \dot{W}_{net} dt = \int \frac{\dot{m}_L q_E}{COP_R} dt + \int \frac{\dot{m}_H q_C}{COP_{HP}} dt + \int \dot{m}_m C_p (T_{m,hot} - T_{m,ph}) dt \\ &= 110.00 \text{ MJ/day}\end{aligned}$$

8. ความต้องการพลังงานของวัสดุจกรความดันต่ำ ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไคนา mikst ตามสมการที่ (4.3) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}E_{LS} &= \int \dot{W}_{LS} dt = \int \frac{\dot{m}_L q_E}{COP_R} dt \\ &= 45.13 \text{ MJ/day}\end{aligned}$$

9. ความต้องการพลังงานของวัสดุจกรความดันสูง ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไคนา mikst ตามสมการที่ (4.3) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}E_{HS} &= \int \dot{W}_{HS} dt = \int \frac{\dot{m}_H q_C}{COP_{HP}} dt \\ &= 45.21 \text{ MJ/day}\end{aligned}$$

10. ความต้องการพลังงานของขดลวดความร้อน ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไคนา mikst ตามสมการที่ (4.3) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}E_{Heater} &= \int \dot{W}_{Heater} dt = \int \dot{m}_m C_p (T_{m,hot} - T_{m,ph}) dt \\ &= 19.66 \text{ MJ/day}\end{aligned}$$

11.อัตราการแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างสารทำความเย็นและน้ำที่เครื่องทำระเหยในกระบวนการ A6 ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไนามิกส์ตามสมการความร้อนสัมผัส จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}\dot{Q}_{E,(A6)} &= \dot{m}_m C_p (T_{m,pc} - T_{m,out}) \\ &= 12.56 \text{ kW}\end{aligned}$$

12.สัมประสิทธิ์และพื้นที่การแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างสารทำความเย็นและน้ำที่เครื่องทำระเหยในกระบวนการ A6 เมื่อพิจารณาความแตกต่างอุณหภูมิเชิงลือก  $\Delta T_{lm,E}$  เท่ากับ  $26.72^{\circ}\text{C}$  ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไนามิกส์ตามสมการที่ (4.11) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}UA_E &= \frac{\dot{Q}_{E,(A6)}}{\Delta T_{lm,E}} \\ &= 0.47 \text{ kW/K}\end{aligned}$$

13.ประสิทธิผลของการแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างสารทำความเย็นและน้ำที่เครื่องทำระเหยซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไนามิกส์ตามสมการที่ (6.2) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}\mathcal{E}_E &= \frac{T_{m,pc} - T_{m,out}}{T_{m,pc} - T_E} \\ &= 0.821\end{aligned}$$

14.อัตราการแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างสารทำความเย็นและน้ำที่เครื่องควบแน่น ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไนามิกส์ตามสมการความร้อนสัมผัส จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}\dot{Q}_C &= \dot{m}_m C_p (T_{m,ph} - T_{m,in}) \\ &= 12.285 \text{ kW}\end{aligned}$$

15.สัมประสิทธิ์และพื้นที่การแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างสารทำความเย็นและน้ำที่เครื่องควบแน่น เมื่อพิจารณาความแตกต่างอุณหภูมิเฉลี่ยเชิงลือก  $\Delta T_{lm,C}$  เท่ากับ  $26.42^{\circ}\text{C}$  ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไนามิกส์ตามสมการที่ (4.11) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}UA_C &= \frac{\dot{Q}_C}{\Delta T_{lm,C}} \\ &= 0.465 \text{ kW/K}\end{aligned}$$

16.ประสิทธิผลของการแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างสารทำความเย็นและน้ำที่เครื่องควบแน่น ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไนามิกส์ตามสมการที่ (6.2) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}\mathcal{E}_C &= \frac{T_{m,ph} - T_{m,in}}{T_C - T_{m,in}} \\ &= 0.818\end{aligned}$$

17. อัตราการการให้ความร้อนของขดลวดความร้อน ซึ่งมีความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไดนามิกส์ สมการความร้อนสัมผัสตามสมการที่ (6.3) จะได้ดังนี้

$$\begin{aligned}\dot{Q}_{Heater} &= \dot{m}_m C_p (T_{m,hot} - T_{m,ph}) \\ &= 1.365 \text{ kW}\end{aligned}$$

## ภาคผนวก ค

ฐานข้อมูลการออกแบบสำหรับวัสดุจกรอัดไฮแบบสองชั้นตอน  
(วัสดุจกรอัดไฮแบบสองชั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์  
และวัสดุจกรอัดไฮแบบแคสเกเดอุดมคติ)

ตารางที่ ก.1 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 1 สำหรับวัสดุจกรอัดไออกเมนต์ชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 1	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	110.00	106.11	101.82
5	$E_{LS}$ MJ/day	45.13	43.20	39.61
6	$E_{HS}$ MJ/day	45.21	43.25	42.56
7	$E_{Heater}$ MJ/day	19.66	19.66	19.66
8	$\dot{Q}_{E,(A6)}$ kW		12.56	
9	$\dot{Q}_C$ kW		12.285	
10	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		1.365	
11	$UA_{E,(A6)}$ kW/K	0.47	0.522	0.59
12	$\varepsilon_{E,(A6)}$	0.821	0.852	0.885
13	$UA_C$ kW/K		0.465	
14	$\varepsilon_C$		0.818	

ตารางที่ ก.2 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 2 สำหรับวัสดุจกรอัดไออกเมนต์ชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 2	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_C$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	122.08	117.67	112.81
5	$E_{LS}$ MJ/day	51.17	48.98	44.91
6	$E_{HS}$ MJ/day	51.26	49.03	48.25
7	$E_{Heater}$ MJ/day	19.66	19.66	19.66
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		12.56	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		3.36	
10	$\dot{Q}_C$ kW		20.748	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		1.365	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.47	0.522	0.59
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.385	0.433	0.497
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		0.588	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ก.3 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 3 สำหรับวัสดุจกรอัดไออกเมนต์ชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 3	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	133.25	128.35	122.95
5	$E_{LS}$ MJ/day	56.83	54.39	49.87
6	$E_{HS}$ MJ/day	56.93	54.46	53.59
7	$E_{Heater}$ MJ/day	19.49	19.49	19.49
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		9.33	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		6.717	
10	$\dot{Q}_C$ kW		15.413	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		1.014	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.349	0.388	0.438
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.286	0.322	0.369
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		0.437	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ก.4 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 4 สำหรับวัสดุจกรอัดไออกเมนต์ชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 4	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	140.20	135.00	129.30
5	$E_{LS}$ MJ/day	60.22	57.64	52.85
6	$E_{HS}$ MJ/day	60.33	57.71	56.78
7	$E_{Heater}$ MJ/day	19.66	19.66	19.66
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		6.28	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		8.4	
10	$\dot{Q}_C$ kW		10.374	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		0.683	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.235	0.261	0.295
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.385	0.426	0.49
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		0.294	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ก.5 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 5 สำหรับวัสดุจกรอัดไออกเมนต์ชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 5	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	146.30	140.80	134.80
5	$E_{LS}$ MJ/day	65.14	60.53	55.50
6	$E_{HS}$ MJ/day	61.50	60.60	59.63
7	$E_{Heater}$ MJ/day	19.66	19.66	19.66
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		6.28	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		10.07	
10	$\dot{Q}_C$ kW		10.374	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		0.683	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.235	0.261	0.295
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.457	0.512	0.589
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		0.294	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ก.6 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 6 สำหรับวัสดุจกรอัดไออกเมนต์ชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 6	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	220.00	212.21	203.64
5	$E_{LS}$ MJ/day	90.26	86.40	79.21
6	$E_{HS}$ MJ/day	90.43	86.50	85.11
7	$E_{Heater}$ MJ/day	39.31	39.31	39.31
8	$\dot{Q}_{E,(A6)}$ kW		25.12	
9	$\dot{Q}_C$ kW		24.57	
10	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		2.73	
11	$UA_{E,(A6)}$ kW/K	0.939	1.043	1.181
12	$\varepsilon_{E,(A6)}$	0.821	0.852	0.885
13	$UA_C$ kW/K		0.93	
14	$\varepsilon_C$		0.818	

ตารางที่ ก.7 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 7 สำหรับวัสดุจกรอัดไออกเมนต์ชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 7	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_C$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	244.16	235.33	225.61
5	$E_{LS}$ MJ/day	102.33	97.95	89.80
6	$E_{HS}$ MJ/day	102.52	98.07	96.50
7	$E_{Heater}$ MJ/day	39.31	39.31	39.31
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		25.12	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		6.717	
10	$\dot{Q}_C$ kW		41.496	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		2.73	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.939	1.043	1.181
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.308	0.346	0.398
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		1.176	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ก.8 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 8 สำหรับวัสดุจกรอัดไออกเมนต์ชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 8	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_C$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	267.06	257.24	246.42
5	$E_{LS}$ MJ/day	113.90	109.01	99.94
6	$E_{HS}$ MJ/day	114.09	109.14	107.39
7	$E_{Heater}$ MJ/day	39.31	39.31	39.31
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		15.61	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		13.43	
10	$\dot{Q}_C$ kW		25.787	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		1.697	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.584	0.388	0.438
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.611	0.686	0.788
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		0.731	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ก.9 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 9 สำหรับวัสดุจกรอัดไออกเมนต์ชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 9	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_C$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	280.40	270.04	258.57
5	$E_{LS}$ MJ/day	120.44	113.34	105.70
6	$E_{HS}$ MJ/day	120.65	117.40	113.57
7	$E_{Heater}$ MJ/day	39.31	39.31	39.31
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		12.56	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		16.79	
10	$\dot{Q}_C$ kW		20.748	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		1.365	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.470	0.522	0.590
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.765	0.859	0.987
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		0.588	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ค.10 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 10 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 10	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	292.48	281.57	269.56
5	$E_{LS}$ MJ/day	126.47	121.06	111.00
6	$E_{HS}$ MJ/day	126.70	121.20	119.26
7	$E_{Heater}$ MJ/day	39.31	39.31	39.31
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		12.56	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		20.15	
10	$\dot{Q}_C$ kW		20.748	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		1.365	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.470	0.522	0.590
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.919	1.032	1.185
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		0.588	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ค.11 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 11 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 11	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	326.86	315.30	302.55
5	$E_{LS}$ MJ/day	134.10	128.52	117.70
6	$E_{HS}$ MJ/day	134.35	128.52	126.45
7	$E_{Heater}$ MJ/day	58.63	58.63	58.63
8	$\dot{Q}_{E,(A6)}$ kW		37.32	
9	$\dot{Q}_C$ kW		36.50	
10	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		4.056	
11	$UA_{E,(A6)}$ kW/K	1.396	1.550	1.754
12	$\varepsilon_{E,(A6)}$	0.821	0.852	0.885
13	$UA_C$ kW/K		1.382	
14	$\varepsilon_C$		0.818	

ตารางที่ ค.12 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 12 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 12	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	364.35	351.18	336.67
5	$E_{LS}$ MJ/day	152.72	146.20	134.03
6	$E_{HS}$ MJ/day	153.00	146.36	144.00
7	$E_{Heater}$ MJ/day	58.63	58.63	58.63
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		31.22	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		10.08	
10	$\dot{Q}_C$ kW		51.574	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		3.393	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	1.167	1.296	1.468
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.457	0.513	0.590
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		1.462	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ค.13 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 13 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 13	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	402.48	387.68	371.37
5	$E_{LS}$ MJ/day	171.60	164.26	150.60
6	$E_{HS}$ MJ/day	171.90	164.50	161.80
7	$E_{Heater}$ MJ/day	58.97	58.97	58.97
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		25.12	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		20.15	
10	$\dot{Q}_C$ kW		41.50	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		2.73	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.940	1.043	1.181
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.920	1.032	1.185
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		1.176	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ค.14 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 14 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 14	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	418.09	402.48	385.53
5	$E_{LS}$ MJ/day	179.62	171.94	157.63
6	$E_{HS}$ MJ/day	179.90	172.10	169.40
7	$E_{Heater}$ MJ/day	58.52	58.52	58.52
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		18.69	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		29.64	
10	$\dot{Q}_C$ kW		30.885	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		2.032	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.700	0.776	0.880
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	1.144	1.286	1.131
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		0.875	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ค.15 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 15 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 15	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	436.21	419.93	402.00
5	$E_{LS}$ MJ/day	188.67	180.60	165.58
6	$E_{HS}$ MJ/day	189.01	180.81	177.91
7	$E_{Heater}$ MJ/day	58.52	58.52	58.52
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		18.69	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		30.23	
10	$\dot{Q}_C$ kW		30.885	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		2.031	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.700	0.776	0.880
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	1.375	1.545	1.775
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		0.875	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ค.16 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 16 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 16	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	545.30	526.00	504.73
5	$E_{LS}$ MJ/day	223.72	214.15	196.33
6	$E_{HS}$ MJ/day	224.13	214.40	210.96
7	$E_{Heater}$ MJ/day	97.44	97.44	97.44
8	$\dot{Q}_{E,(A6)}$ kW		62.25	
9	$\dot{Q}_C$ kW		60.90	
10	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		6.767	
11	$UA_{E,(A6)}$ kW/K	2.328	2.586	2.927
12	$\varepsilon_{E,(A6)}$	0.821	0.852	0.885
13	$UA_C$ kW/K		2.306	
14	$\varepsilon_C$		0.818	

ตารางที่ ค.17 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 17 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 17	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	610.40	588.33	564.03
5	$E_{LS}$ MJ/day	255.83	244.88	224.51
6	$E_{HS}$ MJ/day	256.30	245.17	241.24
7	$E_{Heater}$ MJ/day	98.28	98.28	98.28
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		50.23	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		16.79	
10	$\dot{Q}_C$ kW		83	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		5.46	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	1.880	2.086	2.362
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.765	0.860	0.987
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		2.352	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ค.18 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 18 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 18	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	666.65	642.13	615.12
5	$E_{LS}$ MJ/day	284.30	272.13	249.50
6	$E_{HS}$ MJ/day	284.80	272.50	268.10
7	$E_{Heater}$ MJ/day	97.54	97.54	97.54
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		33.38	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		37.32	
10	$\dot{Q}_C$ kW		61.65	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		4.056	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	1.396	1.550	1.754
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	1.530	1.718	1.973
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		1.747	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ค.19 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 19 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 19	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	697.86	672.00	643.51
5	$E_{LS}$ MJ/day	299.80	286.97	263.10
6	$E_{HS}$ MJ/day	300.34	287.31	282.70
7	$E_{Heater}$ MJ/day	97.72	97.72	97.72
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		41.97	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		31.22	
10	$\dot{Q}_C$ kW		51.574	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		3.393	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	1.167	1.296	1.468
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	1.910	2.145	2.463
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		1.462	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ค.20 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 20 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 20	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	728.06	700.90	670.98
5	$E_{LS}$ MJ/day	314.90	301.41	276.34
6	$E_{HS}$ MJ/day	315.45	301.77	296.92
7	$E_{Heater}$ MJ/day	97.72	97.72	97.72
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		50.38	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		31.22	
10	$\dot{Q}_C$ kW		51.574	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		3.393	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	1.167	1.296	1.468
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	2.294	2.577	2.960
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		1.462	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ก.21 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 21 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 21	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	1100.00	1061.07	1018.19
5	$E_{LS}$ MJ/day	451.31	432.00	396.06
6	$E_{HS}$ MJ/day	452.13	432.51	425.57
7	$E_{Heater}$ MJ/day	196.56	196.56	196.56
8	$\dot{Q}_{E,(A6)}$ kW		125.58	
9	$\dot{Q}_C$ kW		122.85	
10	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		13.65	
11	$UA_{E,(A6)}$ kW/K	4.697	5.216	5.905
12	$\varepsilon_{E,(A6)}$	0.821	0.852	0.885
13	$UA_C$ kW/K		4.651	
14	$\varepsilon_C$		0.818	

ตารางที่ ค.22 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 22 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 22	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	1212.20	1168.30	1120.10
5	$E_{LS}$ MJ/day	508.11	486.37	445.91
6	$E_{HS}$ MJ/day	509.03	486.94	479.13
7	$E_{Heater}$ MJ/day	195.02	195.02	195.02
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		107.64	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		33.58	
10	$\dot{Q}_C$ kW		117.84	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		11.7	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	4.026	4.471	5.061
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	1.530	1.718	1.973
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		5.041	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ก.23 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 23 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 23	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	1332.65	1283.63	1229.63
5	$E_{LS}$ MJ/day	586.33	544.01	498.76
6	$E_{HS}$ MJ/day	569.40	544.70	535.90
7	$E_{Heater}$ MJ/day	194.96	194.96	194.96
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		74.81	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		67.17	
10	$\dot{Q}_C$ kW		123.60	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		8.132	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	2.798	3.107	3.517
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	3.059	3.436	3.947
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		3.503	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ค.24 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 24 สำหรับวัสดุจกรอัด ไอแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 24	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	1392.58	1340.96	1284.12
5	$E_{LS}$ MJ/day	598.31	572.71	525.06
6	$E_{HS}$ MJ/day	599.40	573.38	564.18
7	$E_{Heater}$ MJ/day	194.88	194.88	194.88
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		62.25	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		83.96	
10	$\dot{Q}_C$ kW		102.85	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		6.767	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	2.328	2.586	2.927
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	3.818	4.289	4.926
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		2.915	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

ตารางที่ ก.25 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 25 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกแบบสองชั้นตอน

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 25	ผลการศึกษา		
1	$T_E$ °C	-6	-4	-2
2	$T_i$ °C	44	45	45
3	$T_c$ °C		90	
4	$E_{net}$ MJ/day	1452.98	1398.76	1339.05
5	$E_{LS}$ MJ/day	628.48	601.60	551.54
6	$E_{HS}$ MJ/day	629.62	602.30	592.63
7	$E_{Heater}$ MJ/day	194.88	194.88	194.88
8	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW		62.25	
9	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW		83.96	
10	$\dot{Q}_C$ kW		102.85	
11	$\dot{Q}_{Heater}$ kW		6.767	
12	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	2.328	2.586	2.927
13	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	3.818	4.289	4.926
14	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.821	0.852	0.885
15	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.756	0.795	0.838
16	$UA_C$ kW/K		2.915	
17	$\varepsilon_C$		0.884	

## ภาคผนวก ๑

ฐานข้อมูลการออกแบบสำหรับวัสดุจกรอัดไฮแบบแคสเคดจริง

ตารางที่ ง.1 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 1 สำหรับวัสดุจกรอัดໄโอแบบแแกสเกดจริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 1	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	123.90	147.40
6	$E_{LS}$ MJ/day	50.56	59.68
7	$E_{HS}$ MJ/day	53.71	68.09
8	$E_{Heater}$ MJ/day	19.66	19.66
9	$\dot{Q}_{E,(A6)}$ kW	12.56	
10	$\dot{Q}_i$ kW	16.07	16.70
11	$\dot{Q}_C$ kW	12.285	
12	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	1.365	
13	$UA_{E,(A6)}$ kW/K	0.522	
14	$\varepsilon_{E,(A6)}$	0.852	
15	$UA_C$ kW/K	0.465	
16	$\varepsilon_C$	0.818	
17	$UA_i$ kW/K	1.607	0.835

ตารางที่ ง.2 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 2 สำหรับวัสดุกรอต์ໄโอแบบแกสเกดจริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 2	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	137.81	164.51
6	$E_{LS}$ MJ/day	57.32	67.66
7	$E_{HS}$ MJ/day	60.89	77.20
8	$E_{Heater}$ MJ/day	19.66	19.66
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	12.56	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	3.36	
11	$\dot{Q}_i$ kW	16.07	16.70
12	$\dot{Q}_C$ kW	20.748	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	1.365	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.522	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.433	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	0.588	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	1.607	0.835

ตารางที่ ง.3 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 3 สำหรับวัสดุจัดอัดไออกซ์เจนแก๊สเคลชริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 3	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	150.80	180.38
6	$E_{LS}$ MJ/day	63.66	75.15
7	$E_{HS}$ MJ/day	67.60	85.70
8	$E_{Heater}$ MJ/day	19.50	19.50
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	9.33	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	6.72	
11	$\dot{Q}_i$ kW	11.94	12.41
12	$\dot{Q}_C$ kW	15.413	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	1.014	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.388	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.322	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	0.437	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	1.194	0.651

ตารางที่ ง.4 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 4 สำหรับวัสดุกรอต์ໄโอแบบแกสเกดจริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 4	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	158.80	190.14
6	$E_{LS}$ MJ/day	67.46	79.63
7	$E_{HS}$ MJ/day	71.67	90.85
8	$E_{Heater}$ MJ/day	19.66	19.66
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	6.28	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	8.4	
11	$\dot{Q}_i$ kW	18.78	19.52
12	$\dot{Q}_C$ kW	10.374	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	0.683	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.261	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.426	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	0.294	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	1.878	0.976

ตารางที่ ง.5 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 5 สำหรับวัสดุกรอต์ໄโอแบบแกสเกดจิง

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 5	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	165.76	198.68
6	$E_{LS}$ MJ/day	70.84	83.62
7	$E_{HS}$ MJ/day	75.26	95.40
8	$E_{Heater}$ MJ/day	19.66	19.66
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	6.28	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	10.07	
11	$\dot{Q}_i$ kW	20.93	21.75
12	$\dot{Q}_C$ kW	10.374	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	0.683	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.261	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.512	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	0.294	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	2.093	1.088

ตารางที่ ง.6 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 6 สำหรับวัสดุจกรอัดไออกเมนต์เกดเจริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 6	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	247.86	294.86
6	$E_{LS}$ MJ/day	101.12	119.36
7	$E_{HS}$ MJ/day	107.42	136.18
8	$E_{Heater}$ MJ/day	39.31	39.31
9	$\dot{Q}_{E,(A6)}$ kW	25.12	
10	$\dot{Q}_i$ kW	32.14	33.41
11	$\dot{Q}_C$ kW	24.57	
12	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	2.73	
13	$UA_{E,(A6)}$ kW/K	1.043	
14	$\varepsilon_{E,(A6)}$	0.852	
15	$UA_C$ kW/K	0.93	
16	$\varepsilon_C$	0.818	
17	$UA_i$ kW/K	3.214	1.671

ตารางที่ ง.7 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 7 สำหรับวัสดุจกรอัดไออกเมนต์เกดเจริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 7	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	275.74	329.03
6	$E_{LS}$ MJ/day	114.64	135.32
7	$E_{HS}$ MJ/day	121.80	154.40
8	$E_{Heater}$ MJ/day	39.31	39.31
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	25.12	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	6.717	
11	$\dot{Q}_i$ kW	32.14	33.41
12	$\dot{Q}_C$ kW	41.496	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	2.73	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	1.043	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.346	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	1.176	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	3.214	1.671

ตารางที่ ง.8 พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 8 สำหรับวัสดุกรอต์ໄโอแบบแกสเกดจิง

ลำดับที่	พารามิเตอร์ออกแบบตามข้อกำหนดที่ 8	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	302.21	361.51
6	$E_{LS}$ MJ/day	127.60	150.60
7	$E_{HS}$ MJ/day	135.54	171.82
8	$E_{Heater}$ MJ/day	39.09	39.09
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	15.61	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	13.43	
11	$\dot{Q}_i$ kW	37.16	38.63
12	$\dot{Q}_C$ kW	25.787	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	1.697	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.388	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.686	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	0.731	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	3.716	1.932

ตารางที่ ง.9 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 9 สำหรับวัสดุจกรอัดไออกเมนต์เกดเจริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 9	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	317.57	380.28
6	$E_{LS}$ MJ/day	134.92	159.27
7	$E_{HS}$ MJ/day	143.34	181.70
8	$E_{Heater}$ MJ/day	39.31	39.31
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	12.56	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	16.79	
11	$\dot{Q}_i$ kW	37.56	39.04
12	$\dot{Q}_C$ kW	20.748	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	1.365	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.522	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.859	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	0.588	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	3.756	1.952

ตารางที่ ง.10 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 10 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์เดคจริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 10	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	331.51	397.36
6	$E_{LS}$ MJ/day	141.68	167.25
7	$E_{HS}$ MJ/day	150.52	190.81
8	$E_{Heater}$ MJ/day	39.31	39.31
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	12.56	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	20.15	
11	$\dot{Q}_i$ kW	41.85	43.50
12	$\dot{Q}_C$ kW	20.748	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	1.365	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.522	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	1.032	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	0.588	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	4.185	2.175

ตารางที่ ง.11 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 11 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แคนเดกชริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 11	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_c$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	368.25	438.07
6	$E_{LS}$ MJ/day	150.24	177.34
7	$E_{HS}$ MJ/day	159.60	202.32
8	$E_{Heater}$ MJ/day	58.41	58.41
9	$\dot{Q}_{E,(A6)}$ kW	37.32	
10	$\dot{Q}_i$ kW	47.75	49.63
11	$\dot{Q}_c$ kW	36.50	
12	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	4.056	
13	$UA_{E,(A6)}$ kW/K	1.550	
14	$\varepsilon_{E,(A6)}$	0.852	
15	$UA_c$ kW/K	1.382	
16	$\varepsilon_c$	0.818	
17	$UA_i$ kW/K	3.183	2.48

ตารางที่ ง.12 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 12 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แคนเดกชริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 12	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	411.50	491.01
6	$E_{LS}$ MJ/day	171.10	201.96
7	$E_{HS}$ MJ/day	181.76	230.41
8	$E_{Heater}$ MJ/day	58.63	58.63
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	31.22	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	10.08	
11	$\dot{Q}_i$ kW	39.94	41.52
12	$\dot{Q}_C$ kW	51.574	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	3.393	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	1.296	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.513	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	1.462	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	3.994	2.076

ตารางที่ ง.13 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 13 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แคนเดกชริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 13	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	455.44	544.80
6	$E_{LS}$ MJ/day	192.25	226.93
7	$E_{HS}$ MJ/day	204.20	258.90
8	$E_{Heater}$ MJ/day	58.97	58.97
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	25.12	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	20.15	
11	$\dot{Q}_i$ kW	32.14	33.41
12	$\dot{Q}_C$ kW	41.50	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	2.73	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	1.043	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	1.032	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	1.176	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	3.214	1.671

ตารางที่ ง.14 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 14 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แคนเดกชริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 14	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	473.52	567.05
6	$E_{LS}$ MJ/day	201.23	237.53
7	$E_{HS}$ MJ/day	213.80	271.00
8	$E_{Heater}$ MJ/day	58.52	58.52
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	18.69	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	29.64	
11	$\dot{Q}_i$ kW	56.15	58.36
12	$\dot{Q}_C$ kW	30.885	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	2.032	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.776	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	1.286	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	0.875	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	5.615	2.918

ตารางที่ ง.15 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 15 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แอดเดชชิง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 15	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	494.44	592.68
6	$E_{LS}$ MJ/day	211.37	249.50
7	$E_{HS}$ MJ/day	224.55	284.65
8	$E_{Heater}$ MJ/day	58.52	58.52
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	18.69	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	30.23	
11	$\dot{Q}_i$ kW	62.60	65.06
12	$\dot{Q}_C$ kW	30.885	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	2.031	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	0.776	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	1.545	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	0.875	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	4.173	3.253

ตารางที่ ง.16 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 16 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แอดเดชชิง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 16	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	614.33	730.82
6	$E_{LS}$ MJ/day	250.64	295.85
7	$E_{HS}$ MJ/day	266.26	337.53
8	$E_{Heater}$ MJ/day	97.44	97.44
9	$\dot{Q}_{E,(A6)}$ kW	62.25	
10	$\dot{Q}_i$ kW	79.66	82.80
11	$\dot{Q}_C$ kW	60.90	
12	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	6.767	
13	$UA_{E,(A6)}$ kW/K	2.586	
14	$\varepsilon_{E,(A6)}$	0.852	
15	$UA_C$ kW/K	2.306	
16	$\varepsilon_C$	0.818	
17	$UA_i$ kW/K	5.311	4.140

ตารางที่ ง.17 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 17 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แคนเดชริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 17	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	689.36	822.56
6	$E_{LS}$ MJ/day	286.61	338.31
7	$E_{HS}$ MJ/day	304.47	385.97
8	$E_{Heater}$ MJ/day	98.28	98.28
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	50.23	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	16.79	
11	$\dot{Q}_i$ kW	64.28	66.81
12	$\dot{Q}_C$ kW	83	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	5.46	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	2.086	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	0.860	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	2.352	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	4.285	3.341

ตารางที่ ง.18 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 18 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แอดเดชชิง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 18	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	754.40	902.43
6	$E_{LS}$ MJ/day	318.50	375.96
7	$E_{HS}$ MJ/day	338.36	428.92
8	$E_{Heater}$ MJ/day	97.54	97.54
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	33.38	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	37.32	
11	$\dot{Q}_i$ kW	90.72	94.30
12	$\dot{Q}_C$ kW	61.65	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	4.056	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	1.550	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	1.718	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	1.747	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	6.048	4.715

ตารางที่ ง.19 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 19 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แคนเดกชริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 19	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	790.39	946.50
6	$E_{LS}$ MJ/day	335.87	396.46
7	$E_{HS}$ MJ/day	356.80	452.31
8	$E_{Heater}$ MJ/day	97.72	97.72
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	41.97	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	31.22	
11	$\dot{Q}_i$ kW	93.66	97.35
12	$\dot{Q}_C$ kW	51.574	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	3.393	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	1.296	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	2.145	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	1.462	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	6.244	4.868

ตารางที่ ง.20 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 20 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แคนเดกชริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 20	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	825.24	989.20
6	$E_{LS}$ MJ/day	352.77	416.41
7	$E_{HS}$ MJ/day	374.76	475.07
8	$E_{Heater}$ MJ/day	97.72	97.72
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	50.38	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	31.22	
11	$\dot{Q}_i$ kW	104.40	108.52
12	$\dot{Q}_C$ kW	51.574	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	3.393	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	1.296	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	2.577	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	1.462	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	6.960	5.426

ตารางที่ ง.21 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 21 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แคนเดกชริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 21	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	1239.30	1474.28
6	$E_{LS}$ MJ/day	505.61	596.82
7	$E_{HS}$ MJ/day	537.12	680.90
8	$E_{Heater}$ MJ/day	196.56	196.56
9	$\dot{Q}_{E,(A6)}$ kW	125.58	
10	$\dot{Q}_i$ kW	160.69	167.63
11	$\dot{Q}_C$ kW	122.85	
12	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	13.65	
13	$UA_{E,(A6)}$ kW/K	5.216	
14	$\varepsilon_{E,(A6)}$	0.852	
15	$UA_C$ kW/K	4.651	
16	$\varepsilon_C$	0.818	
17	$UA_i$ kW/K	10.713	8.382

ตารางที่ ง.22 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 22 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แคนเดกชริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 22	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	1368.98	1474.28
6	$E_{LS}$ MJ/day	569.24	671.94
7	$E_{HS}$ MJ/day	604.73	766.60
8	$E_{Heater}$ MJ/day	195.02	195.02
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	107.64	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	33.58	
11	$\dot{Q}_i$ kW	137.74	143.17
12	$\dot{Q}_C$ kW	117.84	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	11.7	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	4.471	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	1.718	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	5.041	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	9.183	7.159

ตารางที่ ง.23 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 23 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แคนเดกชริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 23	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	1508.06	1803.98
6	$E_{LS}$ MJ/day	636.70	751.57
7	$E_{HS}$ MJ/day	676.40	857.45
8	$E_{Heater}$ MJ/day	194.96	194.96
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	74.81	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	67.17	
11	$\dot{Q}_i$ kW	181.67	188.83
12	$\dot{Q}_C$ kW	123.60	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	8.132	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	3.107	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	3.436	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	3.503	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	12.111	9.442

ตารางที่ ง.24 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 24 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แคนเดกชริง

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 24	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	1577.23	1888.76
6	$E_{LS}$ MJ/day	670.30	791.21
7	$E_{HS}$ MJ/day	712.07	902.67
8	$E_{Heater}$ MJ/day	194.88	194.88
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	62.25	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	83.96	
11	$\dot{Q}_i$ kW	187.09	194.47
12	$\dot{Q}_C$ kW	102.85	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	6.767	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	2.586	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	4.289	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	2.915	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	12.473	9.724

ตารางที่ ง.25 พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 25 สำหรับวัสดุจกรอัด ไออกเมนต์แอดเดคชัน

ลำดับที่	พารามิเตอร์อุณหภูมิแบบตามข้อกำหนดที่ 25	ผลการศึกษา	
1	$T_E$ °C	-4	
2	$T_i$ °C	45	
3	$\Delta T'$ และ $\Delta T''$ °C	5	10
4	$T_C$ °C	90	
5	$E_{net}$ MJ/day	1646.95	1974.18
6	$E_{LS}$ MJ/day	704.09	831.11
7	$E_{HS}$ MJ/day	747.98	948.20
8	$E_{Heater}$ MJ/day	194.88	194.88
9	$\dot{Q}_{E,(A6,B7)}$ kW	62.25	
10	$\dot{Q}_{E,(B2)}$ kW	100.75	
11	$\dot{Q}_i$ kW	208.58	216.80
12	$\dot{Q}_C$ kW	102.851	
13	$\dot{Q}_{Heater}$ kW	6.767	
14	$UA_{E,(A6,B7)}$ kW/K	2.586	
15	$UA_{E,(B2)}$ kW/K	5.148	
16	$\varepsilon_{E,(A6,B7)}$	0.852	
17	$\varepsilon_{E,(B2)}$	0.795	
18	$UA_C$ kW/K	2.915	
19	$\varepsilon_C$	0.884	
20	$UA_i$ kW/K	13.905	10.840

ภาคผนวก จ

โปรแกรมออพดิไมเซชัน

```
*****
% Lattice Search Programming for Thermodynamics Optimization for Two Stage Vapor
Compression System for Milk Pasteurizing Process.
```

```
% Programming by Chaiwat Seangpeng
```

```
%Write on Matlab
```

```
%August 2009
```

```
*****
%Lattice Search Programming
```

```
*****
```

```
raw_milk=input('Enter raw milk (1-10 tons/day): \n');
```

```
capacity=input('Enter capacity (1-20 tons/day): \n');
```

```
group_A=input('Enter raw milk group A % : \n');
```

```
group_B=input('Enter raw milk group B % : \n');
```

```
time_A6andB7=input('Enter time of process A6 and B7: \n');
```

```
time_B2=2/(3600);
```

```
total_time=input('Enter total time: \n');
```

```
m=(capacity*1000)/3600;
```

```
Te=input('Enter Evaporating Temp. Te<4: \n');
```

```
Ti=input('Enter Intermediate Temp. Te<Ti<Tc: \n');
```

```
Tc=input('Enter Condensing Temp. Ti<Tc<90: \n');
```

```
step=1;
```

```
while esp<10^-2
```

```
%for center point (point 5)
```

```
f5=obj_TS;% Objective funtion of center point
```

```
f=f5;
```

```
%for point 1
```

```
Ti1=Ti-step;
```

```
Tc1=Tc-step;
```

```
f1=obj_TS;% Objective funtion of point 1
```

```
if f1<f
```

```
Ti_new=Ti1;
Tc_new=Tc1;
f=f1;
end

%for point 2
Ti1=Ti-step;
Tc1=Tc;
f2=obj_TS;
if f2<f
    Ti_new=Ti1;
    Tc1_new=Tc1;
    f=f2;
end

%for point 3
Ti1=Ti-step;
Tc1=Tc+step;
f3=obj_TS;
if f3<f
    Ti_new=Ti1;
    Tc_new=Tc1;
    f=f3;
end

%for point 4
Ti1=Ti;
Tc1=Tc-step;
f4=obj_TS;
if f4<f
    Ti_new=Ti1;
    Tc_new=Tc1;
    f=f4;
```

```
end

%for point 6

Ti1=Ti;
Tc1=Tc+step;
f6=obj_TS;
if f6<f
    Ti_new=Ti1;
    Tc_new=Tc1;
    f=f6;
end

%for point 7

Ti1=Ti+step;
Tc1=Tc-step;
f7=obj_TS;
if f7<f
    Ti_new=Ti1;
    Tc_new=Tc1;
    f=f7;
end

%for point 8

Ti1=Ti+step;
Tc1=Tc;
f8=obj_TS;
if f8<f
    Ti_new=Ti1;
    Tc_new=Tc1;
    f=f8;
end

%for point 9

Ti1=Ti+step;
```

```

Tc1=Tc+step;
f9=obj_TS;
if f9<f
    Ti_new=Ti1;
    Tc_new=Tc1;
    f=f9;
end
Ti=Ti_new;
Tc=Tc_new;
esp=abs(f5-f);
if Tc==90
    break;
end
end

fprintf('The optimum temperature Ti=%d ,Tc=%d where Te=%d.',Ti,Tc,Te);
*****
%Objective Function
*****
function Enet=obj_funcTS(Te,Ti,Tc)
qe=-.004444*(Ti.^2)-1.133333.*Ti+(.04*(Te.^2)+1.2.*Te+196);
qc=(-.000013333*(Tc.^2)+.002066667.*Tc-.07895238).*(Ti.^2)+(.0002*(Tc.^2)...
-.031.*Tc+1.04142857).*Ti+(.001428572*(Tc.^2)-1.70142866.*Tc+248.36667);
COP_R=(.000007*(Te.^2)+.000154.*Te+.001759).*(Ti.^2)+(-.001173*(Te.^2)...
-.025254.*Te-.323351).*Ti+(.049035*(Te.^2)+1.077049.*Te+16.017895);
COP_HP=(.0000251*(Tc.^2)-.004318.*Tc+.187234).*(Ti.^2)+(-.0003592*(Tc.^2)...
+.0600947.*Tc-2.4881672).*Ti+(-.0060676*(Tc.^2)+.9814138.*Tc-37.38347);
Qe_A6andB7=(m*3.9*(50-4));
Qe_B2=(group_B*raw_milk*1000/(time_B2));
Qe=Qe_A6andB7+Qe_B2;
mL_A6andB7=Qe_A6andB7./qe;

```

```
mH_A6andB7=mL_A6andB7.*qe.*((1./COP_R)+1)./(qc.*(1-(1./COP_HP)));  
Qc_A6andB7=mH_A6andB7.*qc;  
WLS_A6andB7=Qe_A6andB7./COP_R;  
WHS_A6andB7=Qc_A6andB7./COP_HP;  
mL_B2=Qe_B2./qe;  
mH_B2=mL_B2.*qe.*((1./COP_R)+1)./(qc.*(1-(1./COP_HP)));  
Qc_B2=mH_B2.*qc;  
WLS_B2=Qe_B2./COP_R;  
WHS_B2=Qc_B2./COP_HP;  
Wh=m*3.9.*(85-(Tc-10));  
Enet=(WLS_A6andB7+WHS_A6andB7)*time_A6andB7+(WLS_B2+WHS_B2)*time_B2+...  
(Wh)*time_A6andB7;  
end  
*****
```

ภาคผนวก ฉ

บทความที่ได้รับการตีพิมพ์เผยแพร่

การประชุมวิชาการเครือข่ายพัฒนากำลังคนแห่งประเทศไทยครั้งที่ 5  
29 เมษายน-1 พฤษภาคม 2552 มหาวิทยาลัยนเรศวร พิษณุโลก

แบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์สำหรับระบบการทำความเย็น  
แบบอัดไอลส่องขั้นตอนในกระบวนการพาสเจอร์ไรซ์นม

## Thermodynamics Modeling for Two Stage Vapor Compression Systems in Milk Pasteurizing Process

ชัยวัฒน์ แสงเพ็ง<sup>1\*</sup> ธีระชาติ พรพิบูลย์<sup>2</sup>

<sup>1,2</sup> สาขาวิชาวิศวกรรมเครื่องกล สำนักวิชาชีวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรินทร์  
จังหวัดนครราชสีมา 30000 โทร 044 224 498 โทรสาร 044 224 613

Chaiwat Seangpeng<sup>1\*</sup> Teerachart Pornpibul<sup>2</sup>

<sup>1,2</sup> School of Mechanical Engineering, Institute of Engineering, Suranaree University of Technology, Nakhon Ratchasima 30000, Thailand

Tel: 044 224 498 Fax: 044 224 613 \*Corresponding author: Chaiwat\_sut@hotmail.com

บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้เป็นการนำเสนอบนแบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์สำหรับระบบการทำความเย็นแบบอัตโนมัติในกระบวนการผลิตเชิงไฮบริด แม่แบบบรรจุภัณฑ์ โดยระบบที่ทำการศึกษาในประดิษฐ์ 1. วัสดุจัดหัวอัตโนมัติของยาคัพแฟลชแท็งก์ และ 2. วัสดุจัดหัวอัตโนมัติแบบแคร์เดค การศึกษาวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อนำเสนอวิธีการสร้างสมการทางเทอร์โมไดนามิกส์ในรูปแบบของความต้องการพลังงานสุทธิของระบบการทำความเย็นแบบอัตโนมัติของยาคัพแฟลชแท็งก์และพลังงานความร้อนของเดลต้าความร้อน สำหรับกรณีศึกษาขนาดกำลังการผลิตน้ำดื่ม 3 ตันต่อวัน ซึ่งแนวโน้มที่ได้จะทำให้ทราบถึงสภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่ต้องสูญเสียหัวรับกรดศักยภาพข้างต้น สำหรับค่าตัวแปร แบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์/ระบบการทำความเย็นแบบอัตโนมัติของยาคัพแฟลชแท็งก์/วัสดุจัดหัวอัตโนมัติแบบแคร์เดค

## Abstract

This research presents a Thermodynamics Modeling for Two Stage Vapor compression systems in a Hot-filled milk pasteurizing process. The systems which are applied on a pasteurizing process, can be classified into two concepts. The first concept is the Two Stage Vapor compression cycle with a Flash Tank and the second is a Cascade Vapor compression cycle. An aim of this paper is to present a Thermodynamics modeling method, formed of the total power consumption of the system with an auxiliary heater. Furthermore, this paper shows the thermodynamics models analysis in case of raw milk capacity of 3 tons per day. The optimum states of refrigerant are shown on the result of the study.

**Keyword:** Thermodynamics Modeling/Two Stage Vapor compression systems/Two Stage Vapor compression cycle with a Flash Tank / Cascade Vapor compression cycle

## 1. บทนำ

กระบวนการพยาบาลเจ้อร์เรียนแบบบรรจุร้อน[4] มีความต้องการที่ต้องการความร้อนที่อุณหภูมิสูงสำหรับกระบวนการพยาบาลเจ้อร์เรียน แล้วมีความต้องการความเย็นที่อุณหภูมิต่ำสำหรับกระบวนการเก็บรักษาเน้นมิติบัน และกระบวนการที่ทำความเย็นเพื่อการเก็บบรรจุ โดยการประยุกต์หลักการของวังวังจักษ์ด้วยขั้นตอนเดียวกัน ซึ่งอาศัยกระบวนการดูดความร้อนเพื่อทำความเย็นที่อุณหภูมิต่ำเป็นหลักและอาศัยดูดลอกความร้อนเพื่อการความร้อน บทความเด่นจะนำเสนอแนวทางการนำความร้อนจากกระบวนการคายความร้อนของระบบอัตโนมัติในกระบวนการผลิตนมพยาบาลเจ้อร์เรียนแบบบรรจุร้อนเพื่อการประยุกต์พัฒนา เนื่องจากอุณหภูมน้ำนมสูงสุดที่ต้องการในการที่ทำความร้อนและอุณหภูมน้ำนม

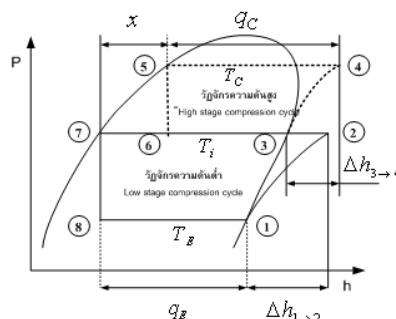
ต่ำสุดที่ต้องการในการทำความเย็นมีความแตกต่างกันมาก จึงทำให้ระบบอัดไอลิปแบบขั้นตอนเดียวไม่เหมาะสมด้วยเหตุผล 2 ประการคือ 1. ขีดความสามารถในการตัดของเครื่องอัดไอลิปปัจจุบัน และ 2. ในช่วงอุณหภูมิของสารทำความเย็นต่ำสุดและอุณหภูมิของสารทำความเย็นสูงสุดเมื่อชั่วโมงจะทำให้เครื่องอัดไอลิปต้องการพลังงานต่อหน่วยเวลาของสารทำความเย็นที่ค่อนข้างมาก ซึ่งสามารถแก้ปัญหาโดยการประยุกต์หลักการของวัสดุภารตอ้อไลป์แบบสองขั้นตอน(two stage vapor compression cycle) ซึ่งโดยทั่วไปมีวัสดุประยุกต์เพื่อการทำความเย็นที่อุณหภูมิต่ำมาก บทความเนื้องานเสนอแนวทางการประยุกต์หลักการของวัสดุภารตอ้อไลป์แบบสองขั้นตอนที่มีวัสดุประยุกต์เพื่อการทำความเย็นที่อุณหภูมิสูงเท่ากับความเย็นที่อุณหภูมิต่ำ ซึ่งประกอบด้วย

### 1. วัฏจักรอัดไถ่สองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์และ 2. วัฏจักรอัดไถ่แบบแคลสเดค

การศึกษาวิธีซึ่งมีวัตถุประสงค์เพื่อนำเสนอวิธีการสร้างสมการทางเทอร์โมไดนามิกส์ในรูปแบบของความต้องการพลังงานสูตรชี้ช่องประกอบด้วยพลังงานของระบบการท่าความเย็นแบบอัดไถ่สองขั้นตอน และพลังงานความร้อนของชุดลากความร้อน สำหรับกรณีศึกษาขนาดกำลังลักษณะดีมิติ 3 ตันต่อวัน ซึ่งแนวโน้มที่ได้จะทำให้ทราบถึงสภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารท่าความเย็นที่มีสัดส่วนรับกรสีศึกษาขนาดตัน ภายใต้หลักการของวัฏจักรอัดไถ่สองขั้นตอนของสารท่าความเย็นชนิด R 134a บนวัฏจักรอัดไถ่มาตรฐาน (standard vapor-compression cycle) งานวิจัยที่เกี่ยวข้องมีดังนี้คือ [2] การนำเสนอวิธีการสร้างสมการทางความร้อน-เครมส์เคลาส์เพื่อหาสภาวะกรากท่าน้ำที่เหมาะสมของระบบในรูปแบบของค่าใช้จ่ายสุทธิของกระบวนการทางพาร์เซ็นต์รัฐ์แบบบาร์จุเย็น ภายใต้การกำหนดสภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารท่าความเย็น ณ การนำเสนอด้วยวิธีการสร้างสมการทางเทอร์โมไดนามิกส์ของระบบการท่าความเย็นแบบอัดไถ่สองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ในรูปแบบของสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะโดยการวิเคราะห์ตัวเม็ดของเครื่องผลิตเบลี่ยนความร้อนภายในการและสุญการนำเสนอด้วยวิธีการสร้างสมการสัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะจากการสมดุลพลังงานและสมดุลเอนโทรปี

### 2. ความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไดนามิกส์

แบบจำลองทางเทอร์โมไดนามิกส์เป็นฟังก์ชันของปัจจัยที่มีผลต่อการดำเนินการทางพาร์เซ็นต์รัฐ์แบบบาร์จุเย็น ที่สำคัญที่สุดคือ ความสัมพันธ์ทางเทอร์โมไดนามิกส์ที่ต้องแสดงในรูปที่ 1 ได้มาจากการสร้างสมการโพลีโนเมียลสองขั้นแบบ [5, 6] เป็นฟังก์ชันของอุณหภูมิสารท่าความเย็นชนิด R 134a บนแผนภาพความดัน-เนอโนลาปี (P-h diagram)



รูปที่ 1 การสร้างสมการสองขั้นแบบปีนังฟังก์ชันของอุณหภูมิสารท่าความเย็นชนิด R 134a บนแผนภาพความดัน-เนอโนลาปี (P-h diagram)

### 2.1 ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารท่าความเย็นเนื่องจากกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่

ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารท่าความเย็นเนื่องจากกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่ที่เกี่ยวกับการเปลี่ยนวัฏจักรความดันต่ำเป็น

ฟังก์ชันของอุณหภูมิระหว่างสารท่าความเย็นและอุณหภูมิระหว่างกลางวัฏจักรของสารท่าความเย็น แสดงได้ดังนี้

$$q_E = q_E(T_E, T_i) \quad (1)$$

เมื่อ  $q_E$  แทน ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารท่าความเย็นเนื่องจากกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่, kJ/kg

$T_E$  แทน อุณหภูมิระหว่างสารท่าความเย็น, °C

$T_i$  แทน อุณหภูมิระหว่างกลางวัฏจักรของสารท่าความเย็น, °C

### 2.2 ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารท่าความเย็นเนื่องจากกระบวนการขยายความร้อนที่ความดันคงที่

ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารท่าความเย็นเนื่องจากกระบวนการขยายความร้อนที่ความดันคงที่ที่เกี่ยวกับความแน่นในวัฏจักรความดันสูง เป็นฟังก์ชันของอุณหภูมิกลับตัวของสารท่าความเย็นและอุณหภูมิระหว่างกลางวัฏจักรของสารท่าความเย็น แสดงได้ดังนี้

$$q_C = q_C(T_C, T_i) \quad (2)$$

เมื่อ  $q_C$  แทน ความร้อนต่อหน่วยมวลของสารท่าความเย็นเนื่องจากกระบวนการขยายความร้อนที่ความดันคงที่, kJ/kg

$T_C$  แทน อุณหภูมิกลับตัวของสารท่าความเย็น, °C

### 2.3 คุณภาพไฟว์แก๊สในแฟลชแทงค์

คุณภาพไฟว์แก๊สในแฟลชแทงค์เป็นฟังก์ชันของอุณหภูมิกลับตัวของสารท่าความเย็นและอุณหภูมิระหว่างกลางวัฏจักรของสารท่าความเย็น และแสดงได้ดังนี้

$$x = x(T_C, T_i) \quad (3)$$

เมื่อ  $x$  แทน คุณภาพไฟว์

### 2.4 สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะ

สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของเครื่องท่าความเย็นในวัฏจักรความดันต่ำเป็นสัดส่วนระหว่างความร้อนต่อหน่วยมวลของสารท่าความเย็น เนื่องจากกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่ต่องานในการอัด เนื่องจากกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่ต่องานในการอัด เนื่องจากกระบวนการรับความร้อนที่ความดันคงที่ต่องานในโภชนาค ซึ่งเป็นฟังก์ชันของอุณหภูมิกลับตัวของสารท่าความเย็นและอุณหภูมิระหว่างกลางวัฏจักรของสารท่าความเย็น แสดงได้ดังนี้

$$COP_R = \frac{q_E(T_E, T_i)}{\Delta h_{1\rightarrow 2}(T_E, T_i)} \quad (4)$$

เมื่อ  $COP_R$  แทน สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของเครื่องท่าความเย็น  $\Delta h_{1\rightarrow 2}$  แทน งานในกรดับน้ำของการบานกรดับน้ำ

โภชนาคในวัฏจักรความดันต่ำ, kJ/kg

สัมประสิทธิ์เชิงสมรรถนะของน้ำมันความร้อนในวัฏจักรความดันสูง เป็นฟังก์ชันของอุณหภูมิระหว่างสารท่าความเย็นและอุณหภูมิระหว่างกลางวัฏจักรของสารท่าความเย็น แสดงได้ดังนี้

$$COP_{HP} = \frac{q_C(T_C, T_i)}{\Delta h_{3\rightarrow 4}(T_C, T_i)} \quad (5)$$

เมื่อ  $COP_{HP}$  แทน สัมประสิทธิ์ซึ่งสมรรถนะของปั๊มความร้อน  $\Delta h_{3-4}$  แทน งานไฟฟ้าการอัดเนื่องจากกระบวนการอัดไอลิบแนบ ไอเซนโทรปิกในวัสดุจักรความดันสูง, kJ/kg

### 3.แบบจำลองการทำงานเทอร์โมไดนามิกส์สำหรับระบบการทำความเย็นแบบอัดไอลิบสองขั้นตอน

แบบจำลองการทำงานเทอร์โมไดนามิกส์สำหรับระบบการทำความเย็นแบบอัดไอลิบสองขั้นตอนที่ทำการศึกษาวิจัยนี้ ประกอบด้วยวัสดุจักรอัดไอลิบสองขั้นตอนดังนี้ คือ 1. วัสดุจักรอัดไอลิบเนื้อโดยอาศัยแฟลชแทงค์ 2. วัสดุจักรอัดไอลิบแบบแคสเกเดอุดมคติและ 3. วัสดุจักรอัดไอลิบแบบแคสเกเดจริง แบบจำลองการทำงานเทอร์โมไดนามิกส์ดังกล่าวสร้างและในรูปแบบของความเส้นแบบอัดไอลิบสองขั้นตอนและพัฒนาความสามารถร้อนของติดลากความร้อนภายในปริมาตรควบคุมจากรูปที่ 2 และดังได้ดังนี้

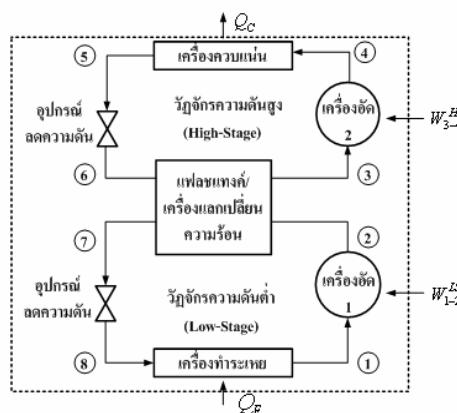
$$\dot{W}_{total} = \dot{W}_{1-2}^{LS} + \dot{W}_{3-4}^{HS} + \dot{W}_{heater} \quad (6)$$

เมื่อ  $\dot{W}_{total}$  แทน ความสามารถต้องการพลังงานสุทธิของระบบการทำความเย็นแบบอัดไอลิบสองขั้นตอนและพลังงานความร้อนของติดลากความร้อน, kW

$\dot{W}_{1-2}^{LS}$  แทน งานไฟฟ้าจากการอัดในวัสดุจักรความดันต่ำ, kW

$\dot{W}_{3-4}^{HS}$  แทน งานไฟฟ้าจากการอัดในวัสดุจักรความดันสูง, kW

$\dot{W}_{heater}$  แทน งานไฟฟ้าที่ใช้ในอุปกรณ์ทำความร้อน, kW



รูปที่ 2 ระบบการทำความเย็นแบบอัดไอลิบสองขั้นตอน

เมื่อพิจารณาภาระอุปกรณ์พลังงานสำหรับวัสดุจักรอัดไอลิบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ รูปที่ 3 วัสดุจักรอัดไอลิบแบบแคสเกเดอุดมคติ รูปที่ 4 และวัสดุจักรอัดไอลิบแบบแคสเกเดจริง รูปที่ 5 สำหรับกระบวนการพาสเจอเรชั่นรวมกับสมการที่ (6) จะได้สมการรูปที่ 7 ดังนี้

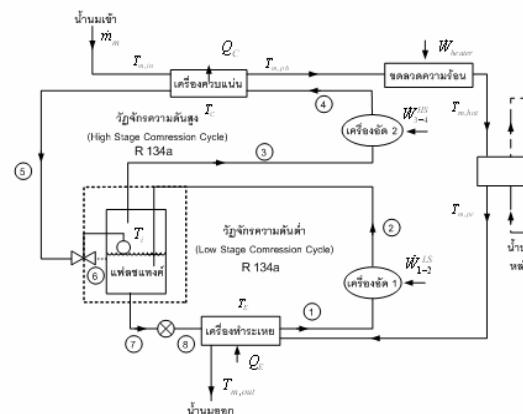
$$\begin{aligned} \dot{W}_{total} &= \frac{\dot{Q}_B}{COP_K} + \frac{\dot{Q}_c}{COP_{HP}} + \dot{W}_{heater} \\ \dot{W}_{total} &= \frac{\dot{m}_L q_B}{COP_K} + \frac{\dot{m}_H q_C}{COP_{HP}} + \dot{m}_m C_p (T_{m,hot} - T_{m,ph}) \end{aligned} \quad (7)$$

เมื่อ  $\dot{Q}_B$  แทน อัตราการรับความร้อนที่เครื่องทำราชาย, kW  
 $\dot{Q}_c$  แทน อัตราการด่ายความร้อนที่เครื่องควบคุม, kW  
 $\dot{m}_L$  แทน อัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันต่ำ, kg/s  
 $\dot{m}_H$  แทน อัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันสูง, kg/s  
 $\dot{m}_m$  แทน อัตราการไหลโดยมวลของน้ำ, kg/s  
 $C_p$  แทน ความร้อนจำเพาะ, kJ/kg.K  
 $T_{m,hot}$  แทน อุณหภูมิของน้ำร้อน, °C  
 $T_{m,ph}$  แทน อุณหภูมิของน้ำที่ความร้อนเมื่อต้น, °C

### 3.1แบบจำลองการทำงานเทอร์โมไดนามิกส์สำหรับวัสดุจักรอัดไอลิบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์

จากรูปที่ 3 วัสดุจักรอัดไอลิบสองขั้นตอนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ เพื่อท้าหน้าที่เป็นอุปกรณ์แยกสารทำความเย็นในสถานะของเหลวอีมตัวให้กับวัสดุจักรความดันต่ำและสารทำความเย็นในสถานะไอกอีมตัวให้กับวัสดุจักรความดันสูง จากการสมดุลมวลของอัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันสูงภายใต้แรงดันสูงภายในแฟลชแทงค์ และดังความสัมพันธ์ดังนี้

$$\dot{m}_H = \frac{\dot{m}_L}{\frac{1}{x} - 1} \quad (8)$$



รูปที่ 3 วัสดุจักรอัดไอลิบสองขั้นตอนแบบแคสเกเดแฟลชแทงค์ในกระบวนการพาสเจอเรชั่นแบบบรรจุร้อน

เมื่อพิจารณาภาระอุปกรณ์พลังงานสำหรับการทำความเย็นตามสารทำความเย็นจะรับความร้อนจากแม่ที่เครื่องทำราชายในวัสดุจักรความดันต่ำ ซึ่งจะได้อัตราการไหลโดยมวลของสารทำความเย็นในวัสดุจักรความดันต่ำดังนี้

$$\dot{m}_L q_B = \dot{m}_m C_p (T_{m,pv} - T_{m,ph})$$

$$\dot{m}_L = \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pk} - T_{m,out})}{q_B} \quad (9)$$

เมื่อ  $T_{m,pk}$  แทน อุณหภูมิของแม่การลดอุณหภูมิเมื่อต้น, °C  
 $T_{m,out}$  แทน อุณหภูมิของแม่เย็น, °C

แทนสมการที่ (8) และสมการที่ (9) ในสมการที่ (7) ดังนั้นความต้องการพลังงานสุทธิซึ่งประกอบด้วยพลังงานของวัสดุจัดร้อด์ไอส่องชั้นตอนโดยอาศัยแพลทฟอร์มและพลังงานความร้อนของลดความร้อน และคงได้ดังนี้

$$\dot{W}_{total} = \dot{m}_L \left( \frac{q_B}{COP_R} + \frac{q_C}{COP_{HP}} \left( \frac{x}{1-x} \right) \right) + \dot{m}_m C_p (T_{m,out} - T_{m,pk}) \quad (10)$$

$$\text{เมื่อ } \dot{m}_L = \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pk} - T_{m,out})}{q_B}$$

### 3.2 แบบจำลองทางเทอร์โมไนนา米ิกส์สำหรับวัสดุจัดร้อดไอส์แบบแคลคดูดมคติ

เมื่อพิจารณาที่ 4 วัสดุจัดร้อดไอส์แบบแคลคดูดมคติ จะอาศัยเครื่องแสลงเบี่ยงความร้อนสำหรับการแลกเปลี่ยนความร้อนที่อุณหภูมิระหว่างกล่าววัสดุจัดร้อดที่ความเย็นในวัสดุจัดร้อดและสารทำความเย็น เมื่อให้วัสดุจัดร้อดที่จากกฎการอนุรักษ์พลังงาน สารทำความเย็นในวัสดุจัดร้อดจะสูญเสียความร้อนของสารทำความเย็นในวัสดุจัดร้อดซึ่งจะได้ต่อการให้พลังงานของสารทำความเย็นในวัสดุจัดร้อดดังนี้

$$\begin{aligned} \dot{m}_L q_{HS}^{LS} &= \dot{m}_H q_B^{HS} \\ \dot{m}_L q_B \left( \frac{1}{COP_R} + 1 \right) &= \dot{m}_H q_C \left( 1 - \frac{1}{COP_{HP}} \right) \\ \dot{m}_H &= \dot{m}_L \left( q_B \left( \frac{1}{COP_R} + 1 \right) / q_C \left( 1 - \frac{1}{COP_{HP}} \right) \right) \end{aligned} \quad (11)$$

เมื่อพิจารณากฎอนุรักษ์พลังงานสำหรับการทำความเย็นแม่สารทำความเย็นจะรับความร้อนจากแม่ที่เครื่องท่าจะหายใจวัสดุจัดร้อดที่ต้นซึ่งจะได้อัตราการให้พลังงานของสารทำความเย็นในวัสดุจัดร้อดดังนี้

$$\begin{aligned} \dot{m}_L q_B &= \dot{m}_m C_p (T_{m,pk} - T_{m,out}) \\ \dot{m}_L &= \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pk} - T_{m,out})}{q_B} \end{aligned} \quad (12)$$

แทนสมการที่ (11) และสมการที่ (7) ในสมการที่ (7) ดังนั้นความต้องการพลังงานสุทธิซึ่งประกอบด้วยพลังงานของวัสดุจัดร้อดไอส์แบบแคลคดูดในอุณหภูมิและความร้อนของลดความร้อน และคงได้ดังนี้

$$\dot{W}_{total} = \frac{\dot{m}_L q_B}{COP_R} + \frac{\dot{m}_H q_C}{COP_{HP}} + \dot{m}_m C_p (T_{m,out} - T_{m,pk}) \quad (13)$$

$$\text{เมื่อ } \dot{m}_H = \dot{m}_L \left( q_B \left( \frac{1}{COP_R} + 1 \right) / q_C \left( 1 - \frac{1}{COP_{HP}} \right) \right)$$

$$\text{และ } \dot{m}_L = \frac{\dot{m}_m C_p (T_{m,pk} - T_{m,out})}{q_B}$$

### 8.3 แบบจำลองทางเทอร์โมไนนา米ิกส์สำหรับวัสดุจัดร้อดไอส์แบบแคลคดูดมคติ

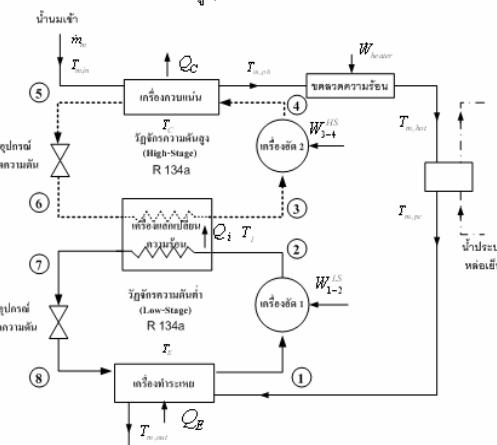
จากรูปที่ 5 เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนระหว่างวัสดุจัดร้อดไอส์แบบแคลคดูดมคติ ดังนั้นความต้องการพลังงานสุทธิซึ่งประกอบด้วยพลังงานของวัสดุจัดร้อดไอส์แบบแคลคดูดมคติ ได้ขึ้นอยู่กับความตันที่เพื่อเป็นกลไกในการต่ายความร้อนระหว่างทั้งสองวัสดุจัดร้อด

ด้วยวิธีการนี้ยกตัวอย่างการคำนวณความตันที่ต้องการพลังงานสุทธิซึ่งประกอบด้วยพลังงานของวัสดุจัดร้อดไอส์แบบแคลคดูดมคติ ดังนั้นความต้องการพลังงานสุทธิซึ่งประกอบด้วยพลังงานของวัสดุจัดร้อดไอส์แบบแคลคดูดมคติ ได้ดังนี้

$$\begin{aligned} \dot{W}_{total} &= \frac{\dot{m}_L q_B (T_B, T_i + \Delta T')}{COP_R^{IS}} + \left( \frac{1}{COP_{HP}^{IS}} - 1 \right) \dot{m}_H q_C (T_C, T_i - \Delta T'') \\ &\quad + \dot{m}_m C_p (T_{m,out} - T_{m,pk}) \end{aligned} \quad (14)$$

เมื่อ  $T_i + \Delta T'$  แทน อุณหภูมิความเย็นของสารทำความเย็นในวัสดุจัดร้อด ความตันท่า, °C

$T_i - \Delta T''$  แทน อุณหภูมิระหว่างสารทำความเย็นในวัสดุจัดร้อด ความตันสูง, °C



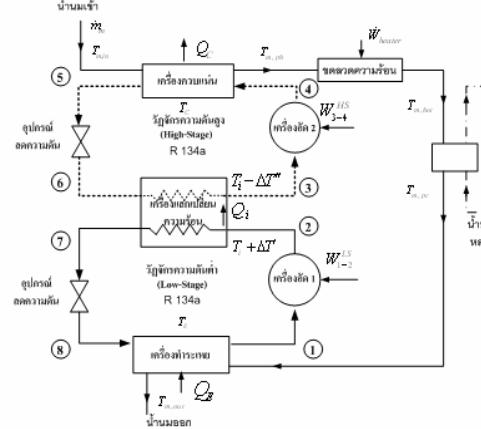
รูปที่ 4 วัสดุจัดร้อดไอส์แบบแคลคดูดมคติในกระบวนการ พาสเจอร์เรนน์แบบบรรจุร้อน

จากรูปที่ 4 และรูปที่ 5 จะเห็นว่า  $\Delta T'$  และ  $\Delta T''$  มีอิทธิพลต่อแนวโน้มที่เพิ่มขึ้นของการใช้พลังงานของวัสดุจัดร้อดไอส์แบบแคลคดูดมคติ

#### 4. กรณีศึกษา

เพื่อต้องการทราบแนวโน้มของสภาวะทางเทอร์โมไนนา米ิกส์ของสารทำความเย็นที่ต้องการแบบจำลองทางเทอร์โมไนนา米ิกส์ของ

ระบบอัตโนมัติแบบสองชั้นตอนดังกล่าวข้างต้น การศึกษาวิจัยนี้จึงทำ  
การศึกษาขนาดกำลังการผลิตน้ำมันดิน 3 ตันต่อวัน พิจารณาช่วงเวลา  
ที่มีความต้องการพลังงานสูงสุดดังนี้คือ การทำความเย็นในกระบวนการเก็บรักษา<sup>1</sup>  
น้ำมันดิน 1.5 ตัน ลดอุณหภูมินมเป็นเจ้าจาก 35°C ไปยังอุณหภูมิ  
น้ำมันดินกับอุณหภูมิ 4°C ภายในเวลาประมาณ 2 ชั่วโมง การทำความเย็น<sup>2</sup>  
น้ำมันดินจะใช้เครื่องเย็นอัตโนมัติที่มีอัตราการให้ความเย็น 0.074 kg/s ลดอุณหภูมินม<sup>3</sup>  
จาก 55°C ไปยังอุณหภูมินมเป็นเจ้า 4°C และการทำความเย็นร้อนใน<sup>4</sup>



รูปที่ 5 วิจัยกรอต์ໄท์แบบแคลสเคจจริงในกระบวนการ  
พัฒนาซอฟต์แวร์แบบบรรจุร้อน

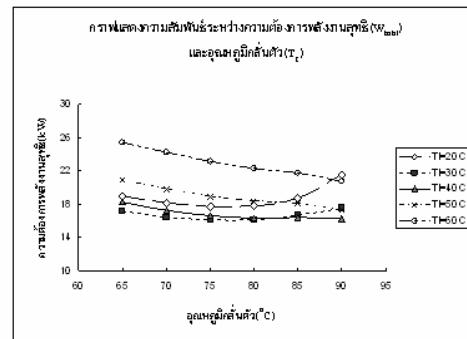
กระบวนการการผลิตเจลไคร์ที่เพิ่มอุณหภูมินมีเก็บรักษาจาก 4°C ไปยัง อุณหภูมนิ่มพลาสติกไว้ประมาณ 85°C มีสมบัติฐานว่าความแตกต่าง ของอุณหภูมนิ่มลี่ระหว่างน้ำและสารทำความเย็นที่เครื่องแลกเปลี่ยน ความร้อน(เครื่องทำร้อนและเครื่องความเย็น)ที่ 10°C อุณหภูมิร้อนหยา ของสารทำความเย็น -6°C (250kPa) ช่วงอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุกัน ระหว่าง 20°C - 60°C (570kPa-1.7MPa) และช่วงอุณหภูมิกลั่นตัวของ สารทำความเย็นระหว่าง 65°C - 90°C (1.8MPa-3.3MPa)

## 5. การวิเคราะห์ผลและสรุป

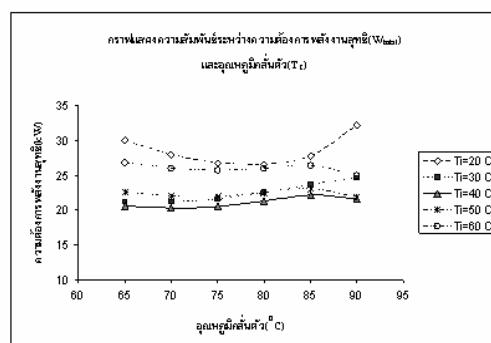
จากสมมติฐานของอุณหภูมิของสารที่ทำความเย็น ข้อกำหนดและเงื่อนไขของกระบวนการผลิตน้ำมันพาราเจอร์จากกรณีศึกษาข้างต้น แทนไปแบบจำลองทางเคมีโมเดลนามิกส์ของระบบอัตโนมัติแบบสองขั้นตอน และนำเสนอเสนอแนวโน้มในรูปแบบของกราฟแสดงความสัมพันธ์ของความต้องการพลังงานสุทธิและอุณหภูมิกลั่นตัวของสารที่ทำความเย็น ได้ผลลัพธ์ดังด้านล่าง

จากรูปที่ 6 สำหรับวัสดุกรดไฮยาลูโรนโดยอาศัยแฟลชแทงค์ พนบัว สภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ที่ดีที่สุดที่ทำให้ความต้องการ พลังงานสูตรึมีแนวโน้มต่ำที่สุดคือ ช่วงอุณหภูมิระหว่างการรักษาของสารทำความเย็นระหว่าง  $30^{\circ}\text{C}$  -  $40^{\circ}\text{C}$  ( $780\text{kPa}$ - $1\text{MPa}$ ) โดยมีช่วง อุณหภูมิกลับขึ้นของสารทำความเย็นระหว่าง  $75^{\circ}\text{C}$  -  $80^{\circ}\text{C}$  ( $2.4\text{MPa}$ - $2.7\text{MPa}$ ) จากรูปที่ 7 สำหรับวัสดุกรดไฮแบบแครสเกตดูมิดติ พนบัว สภาวะทางเทอร์โมไดนามิกส์ของสารทำความเย็นที่ดีที่สุดที่ทำให้ความต้องการ

ผลัgangานสุทธิมีแนวโน้มต่ำที่สุดคือ ช่วงอุณหภูมิระหว่างกลางวันวันร้อนของสารท่าความเย็นระหว่าง  $30^{\circ}\text{C}$  -  $40^{\circ}\text{C}$  ( $780\text{kPa}$ - $1\text{MPa}$ ) โดยมีช่วงอุณหภูมิกลับน้ำหน่วงสารท่าความเย็นระหว่าง  $65^{\circ}\text{C}$ - $75^{\circ}\text{C}$  ( $1.8\text{MPa}$ - $2.4\text{MPa}$ ) สำหรับวัสดุอร์ด้าแบบแคนเดลจิง สามารถทางเทอร์โมไนดามิกส์ของสารท่าความเย็นที่ต่ำที่สุดที่ทำให้ความต้องการผลัgangานสุทธิมีแนวโน้มใกล้เคียงกับวัสดุอัลลอยด์แบบแคนเดลในอุณหภูมิต่ำนี้ ซึ่งอยู่กับความสามารถในการเล็กบินสีเขียวความร้อนของเครื่องเล็กบินสีเขียวตัวกล้าที่มีความสามารถแตกต่างของอุณหภูมิระหว่างสารท่าความเย็นในวัสดุอัลลอยด์ที่สุด ซึ่งหมายถึงประสิทธิภาพของเครื่องเล็กบินสีเขียวความร้อนจะลดลงที่ชีพพลของ  $\Delta T'$  และ  $\Delta T''$  ที่มีต่อพัฒนาการที่ใช้ในระบบแคนเดลจิงทั่วแนวโน้ม สูงกว่าระบบอัลลอยด์แบบแคนเดลอยุ่งมิดค์



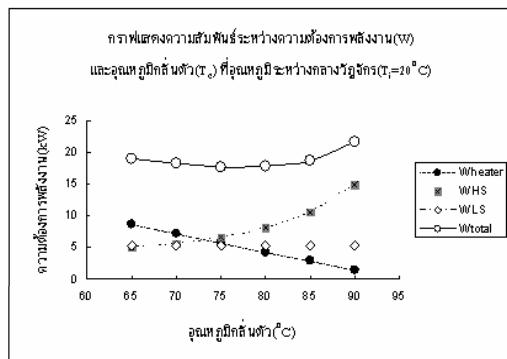
รูปที่ 6 ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความต้องการพลังงานสุกชีว  
 (W<sub>req</sub>) ของวัสดุกับอัตราส่วนน้ำตอนโดยอาศัยแฟลเรทengค์  
 และอุณหภูมิกึ่งตัวผ้า (T<sub>c</sub>) ช่วงอุณหภูมิระหว่างกลางวัสดุกับ (T)  
 ระหว่าง 20°C - 60°C



รุปที่ 7 ภาพแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความต้องการพลังงานสุกหิม (W<sub>opt</sub>) สำหรับวัฏจักรอัดไถแบบแคเศดอุดมคติและอุดมหกมี กลั่นตัว (T<sub>c</sub>) ช่วงอุดมหกมีระหว่างกล่องวัฏจักร (T<sub>i</sub>) ระหว่าง 20°C - 60°C

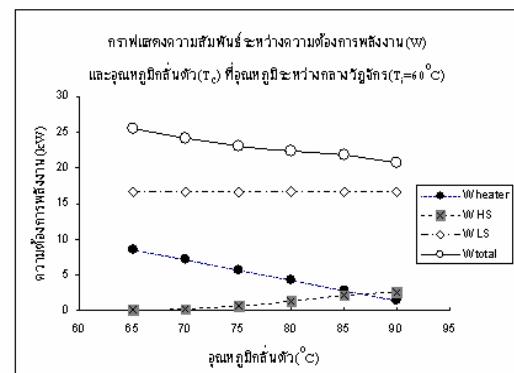
จากรูปที่ 8 และรูปที่ 9 สำหรับวัสดุจักรอัดไอลส่องขันตอนทั้งสองระบบ โดยอณหนักมีระหัวงำนวัสดุจักรที่ค่าต่ำ ( $T_c = 20^\circ\text{C}$ ) พบร่วม

ความต้องการพลังงานสุทธิ ( $W_{total}$ ) ที่อุณหภูมิกลั่นตัวต่ำกว่าโน้มล็อกลงอย่างต่อเนื่องจนถึงสุดที่ช่วงอุณหภูมิควบแน่นประมาณ  $75-80^{\circ}\text{C}$  และเมื่อโน้มล็อกขึ้นที่ช่วงอุณหภูมิกลั่นตัวสูง เนื่องจากมีความต้องการพลังงานความร้อนจากดลวัตความร้อนมาก ( $W_{heater}$ ) ซึ่งมีอิทธิพลต่อความต้องการพลังงานสุทธิมากที่สุดที่ช่วงอุณหภูมิกลั่นตัวต่ำและเมื่อโน้มล็อกลงที่อุณหภูมิกลั่นตัวสูงขึ้น โดยที่ความต้องการงานเนื่องจากการอัดในวัฏจักรความดันต่ำ ( $W_T$ ) มีค่าต่ำกว่าค่าที่ต้องการซึ่งเป็นปัจจัยมีอิทธิพลต่อความต้องการพลังงานสุทธิมากที่สุดที่ช่วงอุณหภูมิกลั่นตัวสูง

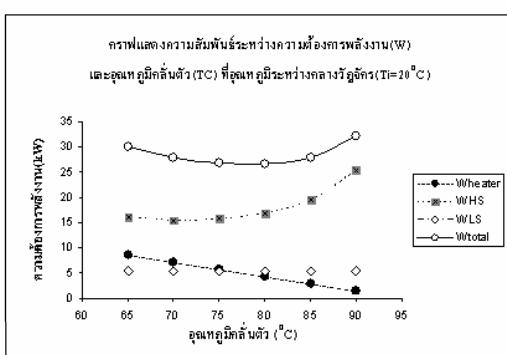


รูปที่ 8 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความต้องการพลังงาน (W) สำหรับวัฏจักรอัดไอโอดีออกซิแฟลเซแทกค์ และอุณหภูมิกลั่นตัว ( $T_c$ ) ที่อุณหภูมิ  $T_i = 20^{\circ}\text{C}$

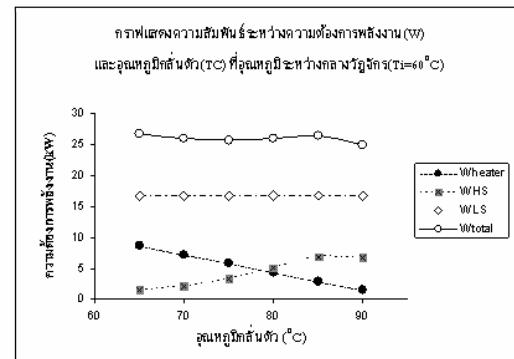
อุณหภูมิกลั่นตัวสูงขึ้น เนื่องจากความต้องการพลังงานความร้อนของชุดลวดความร้อนมีโน้มลดลงเมื่ออุณหภูมิกลั่นตัวสูงขึ้น แต่อย่างไรก็ตามความต้องการงานนี้ของการอัดในวัฏจักรความดันต่ำ ( $W_T$ ) ที่ต่ำสุดที่ต่อต้านด้วยอุณหภูมิกลั่นตัวที่ทำการพิจารณาจะมีอิทธิพลต่อความต้องการพลังงานสุทธิมากที่สุด



รูปที่ 10 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความต้องการพลังงาน (W) สำหรับวัฏจักรอัดไอโอดีออกซิแฟลเซแทกค์ และอุณหภูมิกลั่นตัว ( $T_c$ ) ที่อุณหภูมิ  $T_i = 60^{\circ}\text{C}$



รูปที่ 9 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความต้องการพลังงาน (W) สำหรับวัฏจักรอัดไอโอบีบีแคลสเคเดอุดุมคติและ อุณหภูมิกลั่นตัว ( $T_c$ ) ที่อุณหภูมิ  $T_i = 20^{\circ}\text{C}$



รูปที่ 11 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความต้องการพลังงาน (W) สำหรับวัฏจักรอัดไอโอบีบีแคลสเคเดอุดุมคติและอุณหภูมิกลั่นตัว ( $T_c$ ) ที่อุณหภูมิ  $T_i = 60^{\circ}\text{C}$

จากรูปที่ 10 และรูปที่ 11 สำหรับวัฏจักรอัดไอโอดีออกซิแฟลเซแทกค์และวัฏจักรความดันต่ำ ( $T_c$ ) ที่อุณหภูมิ  $T_i = 60^{\circ}\text{C}$  พบว่า ความต้องการพลังงานมีค่าสูงและมีแนวโน้มต่ำลงอย่างต่อเนื่องเมื่อ

สภาวะทางเทอร์โมไดนามิกซึ่งสามารถทำความเย็นที่ดีที่สุดสำหรับระบบทำความเย็นแบบอัดไอโอดีออกซิแฟลเซแทกค์ที่ต้องการตั้งหมุนที่ต่ำ การศึกษา มีแนวโน้มของช่วงอุณหภูมิระหว่างกลางวัฏจักรเป็นค่าเฉลี่ยระหว่างอุณหภูมิระหว่างวัฏจักรความดันต่ำและอุณหภูมิกลั่นตัวในวัฏจักรความดันสูง เนื่องจากการอัดไอโอดีออกซิแฟลเซแทกค์ที่ต้องการพลังงานในการอัดต่อหน่วยมวลของสารทำความเย็นที่มาก และการทำอุณหภูมิกลั่นตัวที่

ค่าต่ำทำให้ปั๊จจัยความต้องการพลังงานของชุดจรวดความร้อนนี้ อิทธิพลต่อความต้องการพลังงานสูงมาก

#### เอกสารอ้างอิง

- [1] ชีระชาติ พรพิมูลย์ และคณะ "รายงานความก้าวหน้าโครงการ ครั้งที่ 1 การออกแบบระบบอัตโนมัติสำหรับอุตสาหกรรมนม" โครงการ ITAP เครือข่ายภาคตะวันออกเฉียงเหนือตอนบน มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีศรีราชา, 2551
- [2] Soylemez, M.S., "Optimum heat pump in milk pasteurizing for dairy", Journal of Food Engineering, 546-551, 2005
- [3] J.U.R. Khan and S.M. Zubair."Thermodynamic optimization of finite time vapor compression refrigeration systems". Energy Conversion and Management 42: 1457-1475,2000
- [4] Jeffrey M. Gordon and Kim Choon Ng."Cool Thermodynamics". Cambridge International Science Publishing. 2000
- [5] Stoecker, W.F., "Design and Thermal systems",3th edition,McGrawHill,1989
- [6] Stoecker, W.F., " Refrigeration and Air conditioning",2th edition,McGrawHill,1982

## ประวัติผู้เขียน

นายชัยวัฒน์ แสงเพ็ง เกิดวันที่ 11 ธันวาคม 2527 ที่จังหวัดสุรินทร์ เริ่มการศึกษาระดับประถมศึกษาปีที่ 1-6 ที่โรงเรียนบ้านไทยเดิม และศึกษาระดับมัธยมศึกษาปีที่ 1-6 ที่โรงเรียนมัธยมศรีสำราญ จังหวัดสุรินทร์ สำเร็จการศึกษาวิศวกรรมศาสตรบัณฑิต สาขาวิชาวิศวกรรมเครื่องกล สำนักวิชาชีวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี จังหวัดนครราชสีมา เมื่อ พ.ศ. 2549 และในปี พ.ศ. 2549 ได้ศึกษาต่อระดับวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาวิศวกรรมเครื่องกล ขณะศึกษาได้เป็นผู้สอนปฏิบัติการของสาขาวิชาวิศวกรรมเครื่องกล จำนวน 3 รายวิชา ได้แก่

1. ปฏิบัติการวิศวกรรมเครื่องกล 1
2. เอกชนแบบวิศวกรรม 1
3. เอกชนแบบวิศวกรรม 2

พ.ศ. 2552 ผู้เขียนได้นำเสนอผลงานวิชาการเรื่อง “แบบจำลองทางเทอร์โมไกดามิกส์สำหรับระบบการทำความเย็นแบบอัดไอสองขั้นตอนในกระบวนการพาสเจอร์ไรซ์นม” ในการประชุมวิชาการเครือข่ายพลังงานแห่งประเทศไทยครั้งที่ 5 ณ มหาวิทยาลัยนเรศวร จังหวัดพิษณุโลก แสดงในภาคผนวก ณ.