



รายงานสหกิจศึกษาบับสมบูรณ์

เพิ่มประสิทธิภาพห้องทำความเย็น อุณหภูมิต่ำกว่า 6 องศาเซลเซียส

Optimize refrigeration room 6 °C

นายภัทรพงศ์ พัฒนะดำรงชัย

ภาควิชาวิศวกรรมไฟฟ้า

คณะวิศวกรรมศาสตร์

สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง

ปีการศึกษา 2561



รายงานสหกิจศึกษาฉบับสมบูรณ์

เพิ่มประสิทธิภาพห้องทำความเย็น อุณหภูมิต่ำกว่า 6 องศาเซลเซียส

Optimize refrigeration room 6 °C

นายนันทพงศ์ พัฒนะดำรงชัย

ภาควิชาวิศวกรรมไฟฟ้า

คณะวิศวกรรมศาสตร์

สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง

ปีการศึกษา 2561

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ชื่อโครงการสหกิจศึกษา เพิ่มประสิทธิภาพห้องทำความเย็น 6 องศาเซลเซียส

ชื่อ-สกุลนักศึกษา นายนันทพงศ์ พัฒนะดำรงชัย

คณะ วิศวกรรมศาสตร์

ภาควิชา วิศวกรรมไฟฟ้า

ชื่อ-สกุลอาจารย์นิเทศ ดร. สมภพ ผลไม้

ชื่อ-สกุลผู้นิเทศงาน ดร. สมภพ ผลไม้

ชื่อสถานประกอบการ บริษัท สยามเคมีคอล อินดัสตรีจำกัด

บทคัดย่อ

ห้องทำความเย็นอุณหภูมิต่ำกว่า 6 องศาเซลเซียส มีเครื่องทำความเย็นทั้งหมดสามเครื่องที่ใช้ในการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ของบริษัท สยามเคมีคอลอินดัสตรีจำกัด มีอายุการใช้งานมากกว่า 25 ปี ทำให้มีค่าซ่อมบำรุงรักษาทั้งสามเครื่องทำความเย็นโดยเป็นราคาเท่ากับ 47,600 บาทต่อปี ซึ่งส่วนใหญ่เป็นผลมาจากคอนเดนเซอร์ยูนิตที่เป็นประเภทสายพานนั้นชำรุดบ่อยครั้ง ค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ COP เท่ากับ 1.702 , 1.679 , 1.696 วัดต่อวัตต์ ซึ่งมีค่าต่ำลงตามอายุการใช้งานและนอกจากนี้อีกเหตุผลประการหนึ่งพบว่าห้องทำความเย็นนี้ใช้สารทำความเย็นชนิด R-22 หรือ สารทำความเย็นตระกูล HCFC ที่มีส่วนทำให้โลกมีอุณหภูมิสูงขึ้นจากการที่ก๊าซแผ่ปกคลุมในลักษณะภาวะเรือนกระจก (Greenhouse gases) ซึ่งในอนาคตจะถูกระงับการใช้งาน จึงเป็นสาเหตุที่ทำให้ต้องเปลี่ยนแฟนคอยล์ยูนิตและคอนเดนเซอร์ยูนิตทั้งหมดสามเครื่องเป็นประเภท Ecolite ที่จะสามารถใช้สารทำความเย็น R-134A ที่ไม่ก่อให้เกิดภาวะเรือนกระจก(Greenhouse gases) ดังกล่าวอีกทั้งยังเพิ่มค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ COP เป็นเท่ากับ 2.363 หรือเพิ่มขึ้นมากกว่าเดิม 39.64 % และคอนเดนเซอร์ประเภท Ecolite มีนวัตกรรมใหม่ที่เป็น internal motor ทำให้สามารถลดค่าซ่อมบำรุงรักษาที่เกิดจากสายพานที่มีราคาสูง

คำสำคัญ : ค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ COP , ภาวะเรือนกระจก(Greenhouse gases)

Co-operative Title: Optimize Refrigeration room 6 °C

Student Intern Name: Mr.Nattapong Patanadamrongchai

Faculty: Engineering

Department: Electrical Engineering

Advisor Name: Dr. Sompod polmai

Mentor Name: Dr. Sompod polmai

Company: Siam Chemecal industry Co.,Ltd

ABSTRACT

The coefficient of performance equal 1.702,1.679,1.696 watt per watt. Which has lower values according to a lifetime. And also, another reason was found that this cooling room using refrigerant r-22 or HCFC refrigerant. That contributed to a global rise in temperature of the gas in the greenhouse effect. Which in the future will be suspended so as to cause a change in fan coil units and air condenser ,Which in the future will be suspended .The reason for the need to change the fan coil units and air condenser all 3 machines are type ecolite that can be used R-134a refrigerant which does not cause the greenhouse effect. It also increases the coefficient of performance of 2.363 or more original 39.64%

Keywords : coefficient of performance , greenhouse effect

กิตติกรรมประกาศ

ข้าพเจ้าได้รับผิดชอบและปฏิบัติหน้าที่ในบริษัท สยามเคมีคอลอินดัสตรี จำกัด ระหว่างวันที่ 4 มิถุนายน ถึงวันที่ 30 พฤศจิกายน พ.ศ.2561 ในโครงการวิชาสหกิจศึกษา ในหัวข้อโครงการ การเพิ่มประสิทธิภาพระบบทำความเย็น 5 องศาเซลเซียส ซึ่งข้าพเจ้าได้รวบรวมความรู้และประสบการณ์ในการทำงานที่เป็นประโยชน์อย่างมาก อีกทั้งการดูแลและการช่วยเหลือต่าง ๆ ของพี่ ๆ ในแผนกตลอดระยะเวลาการทำงาน

โครงการนี้ไม่อาจสำเร็จลุล่วงได้หากขาดความกรุณาของคุณคมสัน แก่นภักดี หัวหน้าแผนกที่คอยช่วยเหลือ ดูแลเอาใจใส่สอนงานและให้คำปรึกษาต่าง ๆ ตลอดระยะเวลาที่ผ่านมา

ขอขอบคุณ ดร. สมภพ ผลไม้ ผู้เป็นอาจารย์นิเทศโครงการสหกิจศึกษาที่คอยแนะนำคำปรึกษาและคอยช่วยเหลือปัญหาต่าง ๆ ในการทำโครงการครั้งนี้

นัทธพงศ์ พัฒนะดำรงชัย

สารบัญ

เรื่อง	หน้า
บทคัดย่อ (ภาษาไทย).....	I
บทคัดย่อ (ภาษาอังกฤษ).....	II
กิตติกรรมประกาศ.....	III
สารบัญ.....	IV
สารบัญรูป.....	VI
สารบัญตาราง.....	VII
บทที่ 1 บทนำ.....	1
1.1 ความเป็นมาและความสำคัญ.....	1
1.2 วัตถุประสงค์.....	1
1.3 ขอบเขต.....	2
1.4 วิธีการดำเนินการ.....	2
1.5 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ.....	3
บทที่ 2 ทฤษฎีที่เกี่ยวข้องกับการวิจัย.....	4
2.1 หลักการแลกเปลี่ยนพลังงานความร้อน.....	4
2.2 คำจำกัดความทางเทอร์โมไดนามิกส์ที่เกี่ยวข้องกับการทำความเย็น.....	5
2.3 วัฏจักรการทำความเย็นแบบอัดไอในการทำงานจริง.....	11
2.4 ชนิดของสารทำความเย็น.....	12
2.5 ผลกระทบของสารทำความเย็นตระกูล CFC ต่อสภาพแวดล้อม.....	14
2.6 หลักการทำความเย็น.....	15
2.7 หลักการทำงานของเครื่องทำความเย็นระบบอัดไอ.....	17

สารบัญ (ต่อ)

เรื่อง	หน้า
2.8 นิยามประสิทธิภาพหรือสมรรถนะของการทำความเย็น	18
2.9 แผนภูมิไซโครเมตริก (Psychometric chart.)	21
2.10 กฎหมายที่เกี่ยวข้อง.....	22
บทที่ 3 แนวทางการสำรวจและการเก็บข้อมูลวิเคราะห์ประสิทธิภาพ.....	25
3.1 ข้อมูลเบื้องต้นที่ต้องทราบ	25
3.2 เครื่องมือวัดและอุปกรณ์ที่ต้องใช้	27
3.3 ขั้นตอนการตรวจวัด.....	29
3.4 การหาค่าสมรรถนะขั้นต่ำ (COP).....	32
บทที่ 4 ผลการวิจัย	35
4.1 ผลการวิจัยเครื่องทำความเย็น 5 องศาเซลเซียส	35
4.2 วิเคราะห์ผลการวิจัย	38
บทที่ 5 สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ	39
5.1 สรุปผลการวิจัย.....	39
5.2 ข้อเสนอแนะ	39
เอกสารอ้างอิง.....	42
ภาคผนวก	42
ประวัติผู้เขียน	44

สารบัญรูป

รูป	หน้า
รูปที่ 2.1 หลักการทำงานของระบบทำความเย็น	16
รูปที่ 2.3 ค่าสมบัติต่างๆของแผนภาพไซโครเมตริก.....	21
รูปที่ 3.1 Layout Refrigeration room at warehouse A.....	25
รูปที่ 3.2 แพนคอยล์ยูนิต FK-4-2.....	26
รูปที่ 3.3 คอนเดนเซอร์ยูนิต FK-4-2.....	26
รูปที่ 3.4 เครื่องวัดความเร็วลม (Anemometer).....	27
รูปที่ 3.5 เครื่องวัดอุณหภูมิ (Thermometer).....	28
รูปที่ 3.6 เครื่องวัดกำลังไฟฟ้า (Power Meter).....	28

สารบัญตาราง

ตาราง	หน้า
ตารางที่ 1.1 แผนการดำเนินงาน.....	2
ตารางที่ 2.1 การกำหนดค่าสมรรถนะขั้นต่ำ (COP) และค่าประสิทธิภาพการให้ความเย็น (EER).....	22
ตารางที่ 2.2 การกำหนดค่าสมรรถนะขั้นต่ำ (COP).....	23
ตารางที่ 2.3 ตารางค่ามาตรฐานเครื่องปรับอากาศแบบแยกส่วน	24
สำหรับเครื่องขนาดไม่เกิน 8,000 W (27,296 Btu/hr).....	24
ตารางที่ 2.4 ตารางค่ามาตรฐานเครื่องปรับอากาศแบบแยกส่วน	24
สำหรับเครื่องขนาดมากกว่า 8,000 W (27,296 Btu/hr).....	24
ตารางที่ 3.1 ข้อมูลเบื้องต้นของระบบทำความเย็น	27
ตารางที่ 3.2 ตัวอย่างบันทึกผลการตรวจวัด.....	31
ตารางที่ 4.1 แสดงผลการบันทึกที่ระบบทำความเย็นของ FK-4-1	35
ตารางที่ 4.2 แสดงผลการบันทึกที่ระบบทำความเย็นของ FK-4-2	36
ตารางที่ 4.3 แสดงผลการบันทึกที่ระบบทำความเย็นของ FK-4-3	37
ตารางที่ 4.4 เปรียบเทียบระหว่างระบบทำความเย็นประเภทเดิม(IV)กับการติดตั้งประเภทใหม่ (Ecolite).....	38

บทที่ 1

บทนำ

1.1 ความเป็นมาและความสำคัญ

บริษัท สยามเคมีคอลอินดัสตรีจำกัด ก่อตั้งเมื่อพ.ศ. 2517 เป็นบริษัทในกลุ่มของ DIC Corporation ซึ่งเป็นบริษัท ผู้ผลิตเคมีภัณฑ์อันดับต้นของประเทศญี่ปุ่น บริษัทสยามเคมีคอลอินดัสตรีจำกัดเป็นผู้ผลิตพอลิเมอร์สังเคราะห์อันดับหนึ่งของประเทศไทย ทั้งนี้ได้ผลิตพอลิเมอร์สังเคราะห์(เรซิน) สำหรับกลุ่มอุตสาหกรรมใหญ่ 3 กลุ่มด้วยกันคือ อุตสาหกรรมสีเคลือบ (Coating Resins) อุตสาหกรรมงานหล่อขึ้นรูป (Molding Resins) และสำหรับอุตสาหกรรมเฉพาะด้าน (Industrial Resins)

พอลิเมอร์สังเคราะห์(เรซิน)บางประเภทที่ได้จากกระบวนการการผลิตนั้นต้องเก็บรักษาในอุณหภูมิที่ต่ำกว่า 6 องศาเซลเซียส เพื่อคงคุณภาพผลิตภัณฑ์ไว้ก่อนออกจำหน่ายไปในและนอกประเทศ จึงจำเป็นต้องใช้ห้องที่มีระบบทำความเย็นอย่างคุณภาพและประหยัดพลังงานไฟฟ้า โดยห้องที่มีระบบทำความเย็นนี้ได้ใช้สารทำความเย็นประเภท Chlorodifluoromethane (ClCF₂H) หรือ R-22 ในดูดซับและนำพาความร้อนด้วยการเปลี่ยนสถานะจากของเหลวให้เป็นไอเพื่อเป็นตัวกลางในกระบวนการทำความเย็น ซึ่งสารทำความเย็นประเภท R-22 นี้มีส่วนประกอบของสาร CFC และมีส่วนในการทำลายชั้นบรรยากาศของโลก

เนื่องจากประเทศไทยได้เข้าร่วมเป็นภาคีของอนุสัญญาเวียนนา ว่าด้วยการป้องกันชั้นบรรยากาศโอโซน ซึ่งมีวัตถุประสงค์เพื่อให้เกิดความตกลงในรูปแบบของสนธิสัญญาระหว่าง ประเทศในการแก้ไขปัญหาการทำลายชั้นบรรยากาศ แรกเริ่มมีประเทศต่างๆ เข้าร่วมเป็นภาคีสมาชิกทั้งสิ้น 28 ประเทศ มีการให้สัตยาบันที่เมืองเวียนนา ในปีพ.ศ.2528 แต่เนื่องจาก อนุสัญญาไม่ได้มีข้อกำหนดในการปฏิบัติ จึงได้จัดทำ "พิธีสารมอนทรีออล" ขึ้นเพื่อเป็นข้อกำหนดให้ประเทศสมาชิกระงับการลดและเลิกใช้สารทำลายชั้นบรรยากาศโอโซน จึงไม่สามารถใช้สารทำความเย็น R-22 และระบบทำความเย็นแบบเดิมได้ ทั้งนี้ทางผู้จัดทำได้เล็งเห็นถึงปัญหาดังกล่าว จึงได้จัดทำวิทยานิพนธ์เล่มนี้

1.2 วัตถุประสงค์

1.2.1 เพื่อศึกษาหลักการทำงาน,ส่วนประกอบ,การคำนวณประสิทธิภาพที่เกี่ยวข้องกับระบบทำความเย็น

1.2.2 เพื่อวิเคราะห์ปัญหาของระบบทำความเย็นแบบเก่า

1.2.3 เพื่อเปลี่ยนระบบทำความเย็นที่ใช้สารทำความเย็นจาก R-22 มาใช้สารทำความเย็น R-134A

1.3 ขอบเขต

1.3.1 กำหนดให้ที่ประสิทธิภาพมอเตอร์ และประสิทธิภาพการแลกเปลี่ยนความร้อน = 100 %

1.3.2 งานวิจัยนี้ได้ทำการวิจัยที่ บริษัท สยามเคมีคอลอินดัสตรีจำกัด

1.4 วิธีการดำเนินการ

1.4.1 ศึกษาหลักการทำงาน,ส่วนประกอบ,การคำนวณประสิทธิภาพที่เกี่ยวข้องกับระบบทำความเย็น

1.4.2 ศึกษาวิธีการใช้อุปกรณ์ในการตรวจวัดระบบทำความเย็น

1.4.3 ตรวจวัดค่าตัวแปรต่างๆที่เกี่ยวกับการคำนวณประสิทธิภาพของระบบทำความเย็น

1.4.4 เขียนโปรแกรมคำนวณในโปรแกรม Microsoft excel

1.4.5 เปรียบเทียบค่าประสิทธิภาพการทำความเย็นระหว่างระบบทำความเย็นแบบเดิมและใหม่

1.4.6 เปรียบเทียบreturn of investment ระหว่างระบบทำความเย็นแบบเดิมและใหม่

1.4.7 วิเคราะห์และสรุปผลการวิจัย

ตารางที่ 1.1 แผนการดำเนินงาน

หัวข้อ	สิงหาคม				กันยายน				ตุลาคม				พฤศจิกายน			
	1	2	3	4	1	2	3	4	1	2	3	4	1	2	3	4
ศึกษาหลักการทำงานระบบทำความเย็น	←→															
ศึกษาวิธีการใช้อุปกรณ์	←→															
ตรวจวัดค่าตัวแปรต่างๆที่ใช้คำนวณ				←→												
คำนวณค่า COP ของระบบทำความเย็น						←→										
วิเคราะห์ปัญหาของระบบทำความเย็น									←→							
สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ											←→					
นำเสนอกับทางบริษัท															←→	

1.5 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

1.5.1 นักศึกษามีความรู้ความเข้าใจในเรื่องระบบทำความเย็น

1.5.2 นักศึกษาสามารถช่วยบริษัทประหยัดค่าใช้จ่ายด้านพลังงานของระบบทำความเย็น



บทที่ 2

ทฤษฎีที่เกี่ยวข้องกับการวิจัย

2.1 หลักการแลกเปลี่ยนพลังงานความร้อน [1]

หากพิจารณาหลักการของความร้อนจะพบว่า เมื่อสารได้รับความร้อนจะมีอุณหภูมิเพิ่มขึ้น และหากเป็นของแข็ง เมื่อได้รับความร้อนถึงจุด ๆ หนึ่งซึ่งเป็นอุณหภูมิที่ของแข็งกลายเป็นสถานะ ของเหลวหรือที่เรียกว่า อุณหภูมิ ณ จุดหลอมเหลว อุณหภูมิ ณ จุดนี้จะไม่เพิ่มขึ้นจนกว่าของแข็งจะ กลายเป็นของเหลวทั้งหมด จากนั้น อุณหภูมิจึงจะเพิ่มขึ้นใหม่ อย่างไรก็ตามในกรณีที่สารกำลังเปลี่ยนแปลงสถานะจากของแข็งกลายเป็นของเหลวนั้น สารกลับต้องการพลังงานความร้อนในการ เปลี่ยนแปลงสถานะมาก ยกตัวอย่างเช่น หากต้องการทำให้น้ำแข็ง 1 kg ละลายกลายเป็นน้ำทั้งหมด จะต้องใช้ปริมาณความร้อนทั้งหมดเท่ากับ 335 U (กิโลจูลน์) ซึ่งจะเทียบเท่ากับ ปริมาณความร้อนที่ทำให้น้ำ 1 kg มีอุณหภูมิเพิ่มขึ้น 80 °C (ปริมาณความร้อนที่ทำให้น้ำ 1 kg มีอุณหภูมิเพิ่มขึ้น 1 °C ต้องใช้ปริมาณความร้อนเท่ากับ 4.19) ในทำนองเดียวกันสารที่มีสถานะของเหลวเมื่อได้รับความร้อนถึงระดับหนึ่ง ซึ่งจะเป็นอุณหภูมิที่ทำให้ของเหลวเปลี่ยนกลายเป็นสถานะเป็นไอ หรือที่เรียกว่าอุณหภูมิ ณ จุดเดือด อุณหภูมิ ณ จุดนี้จะไม่เพิ่มขึ้นจนกว่าของเหลวเปลี่ยนกลายเป็นสถานะเป็นไอทั้งหมด จากนั้นอุณหภูมิจึงจะเพิ่มขึ้นใหม่ นอกจากนี้ยังพบความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิ ณ จุดหลอมเหลวและจุดเดือดกับความดันด้วยว่า หากสารอยู่ภายใต้ความดันต่ำ เช่นบริเวณที่สูงๆซึ่งจะมีความดันในบรรยากาศต่ำเมื่อเทียบกับระดับน้ำทะเล จะทำให้อุณหภูมิ จุดหลอมเหลวและจุดเดือดของสารจะลดลง ยกตัวอย่างเช่น เมื่อเราต้มน้ำในระดับน้ำทะเล น้ำจะเดือดที่อุณหภูมิ ประมาณ 100 °C แต่เมื่อเราต้มน้ำบนภูเขาหรือที่สูงจะพบว่าน้ำเดือดที่อุณหภูมิต่ำกว่า 100 ° C เป็นต้น ในทำนองเดียวกันหากสารอยู่ภายใต้ความดันสูง เช่นบริเวณอุโมงค์หรือที่ต่ำกว่าระดับน้ำทะเล จะทำให้ความดันในบริเวณดังกล่าวสูงกว่าที่ระดับน้ำทะเล อุณหภูมิจุดหลอมเหลวและจุดเดือดของสารจะเพิ่มขึ้น ทำให้หากต้มน้ำที่บริเวณนี้ น้ำจะเดือดที่อุณหภูมิมากกว่า 100 °C แต่จะมากกว่าเท่าไรขึ้นอยู่กับระดับความลึกของอุโมงค์ว่าอยู่ต่ำกว่าระดับน้ำทะเลมากหรือน้อยเพียงใด จากหลักการทางความร้อนดังกล่าว ถ้าสามารถย้อนกระบวนการทางความร้อนด้วยการถ่ายเทความร้อนออกจากสารได้ ย่อมทำให้สารเปลี่ยนสถานะย้อนกลับ กล่าวคือจากสถานะก๊าซ กลายเป็นของเหลว และจากสถานะ ของเหลวกลายเป็นของแข็ง โดยในขณะที่เปลี่ยนแปลงสถานะอุณหภูมิของสาร จะคงที่ที่อุณหภูมิหนึ่ง ๆ ด้วย นอกจากนี้จากความสัมพันธ์ของอุณหภูมิจุดหลอมเหลวและจุดเดือดกับความดัน ทำให้สามารถสารจากสถานะก๊าซเปลี่ยนแปลงสถานะกลายเป็นของเหลว หรือจากสถานะของเหลวกลายเป็น

ของแข็งที่อุณหภูมิต่าง ๆ ได้ด้วย หากทำการเปลี่ยนแปลงความดัน กล่าวคือที่ความดันสูงอุณหภูมิในการเปลี่ยนแปลงสถานะของสารจะสูงตามไปด้วย และที่ความดันต่ำอุณหภูมิในการเปลี่ยนแปลงสถานะของสารจะต่ำตามไปด้วย ดังนั้นหากมีสารตัวกลางหนึ่งที่สามารถเปลี่ยนแปลง สถานะจากของเหลวไปเป็นสถานะก๊าซได้ที่อุณหภูมิต่ำกว่า 0°C หรือต่ำกว่าอุณหภูมิที่ต้องการทำความเย็น และสามารถทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงสถานะดังกล่าว ณ บริเวณพื้นที่ห้องที่ต้องการทำความเย็น ย่อมทำให้มีอุณหภูมิต่ำลง บริเวณพื้นที่ห้องนั้นมีอุณหภูมิลดลงจากการที่ความร้อนถูกดูดซับ โดยสารขณะที่สารกำลังเปลี่ยนแปลงสถานะจากของเหลวเป็นสถานะก๊าซ และหากนำก๊าซที่ได้นี้ไปอัดเพิ่มความดันและอุณหภูมิให้สูงขึ้น โดยให้มีอุณหภูมิสูงกว่าบรรยากาศ ทำให้สามารถถ่ายเทความร้อนที่ดูดซับไว้ ออกสู่บรรยากาศได้ ด้วยการทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงสถานะย้อนกลับจาก ก๊าซกลับมาเป็นของเหลว ณ บริเวณบรรยากาศปกติ (นอกบริเวณพื้นที่ห้องที่ต้องการทำความเย็น) และหากนำของเหลวที่ได้นี้ไปลดความดันและอุณหภูมิลงสู่สภาวะในตอนเริ่มต้น จะสามารถนำของเหลวนี้กลับมาใช้ใหม่ได้ต่อไป การทำงานก็จะเกิดเป็นวัฏจักรโดยทั่วไปอุณหภูมิต่ำที่ต้องการทำความเย็นจะต่ำในระดับ 5°C ลงมาจนถึงระดับ -20°C หรือหากเป็นการแช่เยือกแข็งอาจถึง -40°C ในขณะที่อุณหภูมิบรรยากาศโดยเฉลี่ยเท่ากับ 35°C ดังนั้นเพื่อให้การถ่ายเทความร้อนในการดูดซับ ความร้อนออกจากตู้เย็นของสารทำความเย็นและการถ่ายเทความร้อนจากสารทำความเย็นออกสู่บรรยากาศภายนอกตู้เย็นเป็นไปได้ด้วยดี อุณหภูมิในขณะที่สารทำความเย็นเปลี่ยนแปลงสถานะจากของเหลวเป็นสถานะก๊าซในขณะดูดซับความร้อนจึงควรต่ำกว่าอุณหภูมิในตู้เย็นประมาณ $5 - 10^{\circ}\text{C}$ นอกจากนี้อุณหภูมิต่ำในขณะที่สารทำความเย็นเปลี่ยนแปลงสถานะจากก๊าซเป็นของเหลวในขณะคายความร้อนควรสูงกว่าอุณหภูมิบรรยากาศภายนอกประมาณ $5 - 10^{\circ}\text{C}$ เช่นกัน นั่นคือสารทำความเย็น ที่นำมาใช้เป็นสารตัวกลางในการถ่ายเทความร้อน ต้องมีสมบัติในการเปลี่ยนแปลงสถานะจาก ของเหลวเป็นก๊าซที่อุณหภูมิต่ำ ณ ความดันต่ำ และมีสมบัติในการเปลี่ยนแปลงสถานะจากก๊าซเป็น ของเหลวที่อุณหภูมิสูง ณ ความดันสูง

2.2 คำจำกัดความทางเทอร์โมไดนามิกส์ที่เกี่ยวข้องกับการทำความเย็น

ระบบทางเทอร์โมไดนามิกส์ (Thermodynamics System) คือปริมาณของสสารหรือมวลสาร ที่มีค่าแน่นอนจำนวนหนึ่งซึ่งกำลังสนใจศึกษาอยู่ โดยมีขอบเขตของระบบเป็นเกณฑ์ในการระบุให้ ทราบถึงปริมาณของสสารหรือมวลสารนั้น สำหรับทุกสิ่งทุกอย่างที่อยู่นอกขอบเขตของระบบถือ เป็นสิ่งแวดล้อมของระบบ ยกตัวอย่าง ในระบบการทำความเย็น การศึกษาการเปลี่ยนแปลงของไอ สารทำความเย็นภายในกระบอกสูบของเครื่องอัด จะ

กำหนด ให้เอนโทรปีหรือเอนทัลปีของระบบ โดยมี ผนังของกระบอกสูบและผิวหน้าของลูกสูบเป็นขอบเขต ส่วนตัวกระบอกสูบ ลูกสูบ และอากาศ รอบ ๆ ถือเป็นสิ่งแวดล้อม

สมบัติทางเทอร์โมไดนามิกส์ของระบบ (Thermodynamics property of system) คือสมบัติ ของระบบ ซึ่งทำหน้าที่กำหนดหรือบ่งบอกถึงสถานะ (State) ของระบบว่ามีสถานะในขณะนั้นอยู่ในสภาพใด สมบัติทางเทอร์โมไดนามิกส์มีมากมายหลายอย่าง แต่สมบัติที่สำคัญซึ่งเกี่ยวข้องกับการ ทำความเย็น ได้แก่ ความดัน อุณหภูมิ ปริมาตร พลังงานภายใน เอนทัลปี และ เอนโทรปี การทราบสมบัติเหล่านี้ในแต่ละสถานะช่วยให้สามารถ ออกแบบ และคำนวณภาระงานของอุปกรณ์ต่าง ๆ ใน ระบบได้อย่างถูกต้อง ในลักษณะทำนองเดียวกับการทราบ พิกัด x, y และ z ในการระบุตำแหน่งของ วัตถุในทางกลศาสตร์ในแต่ละตำแหน่ง ทำให้สามารถคำนวณระยะทาง ในการเคลื่อนที่ของวัตถุ หรือค่าอื่น ๆ ได้)

ความสมดุลทางเทอร์โมไดนามิกส์ของระบบ (Thermodynamics equilibrium of system) คือการที่ ระบบคงสถานะเดิมตลอดไปโดยไม่มีการเปลี่ยนแปลงใด ๆ เกิดขึ้น ความดัน อุณหภูมิ ปริมาตร พลังงานภายใน เอนทัลปี และเอนโทรปีมีค่าคงที่)

ความดัน คือแรงที่กระทำตั้งฉากต่อหน่วยพื้นที่ที่แรงนั้นกระทำ ในระบบที่สมดุล ความดัน ณ จุดใด ๆ จะมี ค่าเท่ากันทุกทิศทาง สัญลักษณ์ที่ใช้แทนความดันคือ P หน่วยของความดันใน ระบบ SI คือ นิวตันต่อตาราง เมตรหรือที่เรียกว่าพาสคัล (Pascal) ใช้สัญลักษณ์ Pa ในระบบอังกฤษ คือ ปอนด์ต่อตารางนิ้ว ใช้สัญลักษณ์ psi

ความดันบรรยากาศ (Atmospheric pressure) คือความดันของอากาศรอบ ๆ โลกที่กระทำ ต่อ พื้นผิวโลกเนื่องจากอิทธิพลของแรงโน้มถ่วง ความดันบรรยากาศ ณ ระดับน้ำทะเลมาตรฐานมีค่า เท่ากับ 101.325 kPa หรือ 14,696 psi ซึ่งโดยปกติมักใช้ค่าที่ 14.7 psi สัญลักษณ์ที่ใช้แทนความดัน บรรยากาศคือ P_{atm}

ความดันมาตรวัด (Gage pressure) คือความดันที่อ่านได้จากมาตรวัด เนื่องจากความดัน มาตรวัดจะมีการปรับค่าศูนย์ ณ ความดันบรรยากาศมาตรฐาน ดังนั้น 0 kPa ของความดันมาตรวัด = 101.325 kPa ของความดันบรรยากาศ สัญลักษณ์ที่ใช้แทนความดันมาตรวัดคือ P_{gage}

ความดันสุญญากาศ (Vacuum pressure) คือความดันที่อ่านได้จากมาตรวัด แต่เป็นค่าที่ต่ำกว่าความดันบรรยากาศ สัญลักษณ์ที่ใช้แทนความดันสุญญากาศคือ P_{vae}

ความดันสัมบูรณ์ (Absolute pressure) คือความดันที่แท้จริงของระบบ เนื่องจากความดัน มาตรวัดเป็นค่าที่อ่านได้เทียบกับความดันบรรยากาศ ดังนั้นความดันสัมบูรณ์จึงมีค่าเท่ากับความดัน มาตรวัดบวกด้วยความ

ดันบรรยากาศ สัญลักษณ์ที่ใช้แทนความดันสัมบูรณ์คือ Pabs ความสัมพันธ์ระหว่างความดันสัมบูรณ์ ความดันมาตรวัด ความดันสูญญากาศ และความดันบรรยากาศแสดงเป็น สมการ ได้ดังนี้

$$P_{abs} = P_{atm} + P_{gauge} \quad (1.1)$$

เมื่อความดันมาตรวัดเป็นบวกหรือมากกว่าความดันบรรยากาศ และ

$$P_{abs} = P_{atm} - P_{vac} \quad (1.2)$$

เมื่อความดันมาตรวัดเป็นสูญญากาศหรือน้อยกว่าความดันบรรยากาศ

อุณหภูมิ คือสมบัติอย่างหนึ่งของระบบซึ่งใช้เป็นตัวบ่งชี้เกี่ยวกับระดับความร้อนของมวล สารในระบบ และใช้บอกถึงความสมดุลทางความร้อนของระบบ ระบบที่มีอุณหภูมิเท่ากันจะมี ความสมดุลทางความร้อนต่อกัน อย่างไรก็ตามอุณหภูมิอย่างเดียวไม่สามารถบอกให้ทราบถึงปริมาณความร้อนได้(ทำนองเดียวกับความสูงบ่งบอกให้ทราบถึงระดับน้ำ แต่ไม่ได้บอกให้ทราบว่าปริมาตร ของน้ำมีปริมาณเท่าไร) สัญลักษณ์ที่ใช้แทนอุณหภูมิคือ T หน่วยของอุณหภูมิในระบบ SI คือ องศา เซลเซียส (Celsius) ใช้สัญลักษณ์ °C ในระบบอังกฤษ คือ องศาฟาเรนไฮท์ (Fahrenheit) ใช้ สัญลักษณ์ °F

อุณหภูมิสัมบูรณ์ทางเทอร์โมไดนามิกส์ (Thermodynamic absolute temperature) คือ ค่าอุณหภูมิที่วัดเทียบกับจุดไตรภาคของน้ำซึ่งเป็นจุดที่น้ำบริสุทธิ์ทั้งสามสถานะอยู่ด้วยกันอย่างสมดุล ในระบบ SI กำหนดให้มีค่าเท่ากับ 273.16 K (เคลวิน) (ไม่มีเครื่องหมายองศา) และกำหนดให้ $273.16 \text{ K} = 1^\circ \text{C}$ โดยผลต่างอุณหภูมิ $1 \text{ K} = 1^\circ \text{C}$ สำหรับในระบบอังกฤษอุณหภูมิสัมบูรณ์มีค่า เท่ากับ 460°R (แรงคิน) และกำหนดให้ $460 \text{ R} = 32^\circ \text{F}$ โดยผลต่างอุณหภูมิ $1 \text{ PR} = 1^\circ \text{F}$

ความร้อน คือพลังงานรูปแบบหนึ่งและสามารถแปลงให้เป็นพลังงานรูปแบบอื่น ๆ ได้ รวมทั้งพลังงานรูปแบบอื่น ๆ สามารถแปลงให้เป็นพลังงานความร้อนได้เช่นกัน ในทางเทอร์โมไดนามิกส์ความร้อนเป็นพลังงานที่สามารถถ่ายเทจากวัตถุหนึ่งไปสู่วัตถุอีกอันหนึ่ง โดยที่หากวัตถุทั้งสองมีอุณหภูมิที่แตกต่างกัน โดยความร้อนจะถ่ายเทจากแหล่งที่มีอุณหภูมิสูงไปสู่แหล่งที่มีอุณหภูมิต่ำ เสมอ (ทำนองเดียวกับฆ้อนที่ไหลจากที่สูงไปสู่ที่ต่ำ) สัญลักษณ์ที่ใช้แทนความร้อนคือ Q หน่วยของ ความร้อนในระบบ SI คือ kj ในระบบอังกฤษ คือ Btu

ความเย็น คือสภาวะอุณหภูมิต่ำ หรือการขาดแคลนความร้อน ความเย็นเป็นผลจากการ เคลื่อนที่ของ ความร้อน เครื่องทำความเย็นผลิต “ความเย็น” ด้วยการดึงความร้อนจากภายในห้อง ที่ต้องการทำความเย็น

ความร้อนจำเพาะ (Specific heat) คือค่าปริมาณความร้อนที่ทำให้มวลหนึ่งหน่วยมี อุณหภูมิเพิ่มขึ้น หนึ่งองศา ในระบบ SI คือปริมาณความร้อน () ที่ทำให้มวล 1 kg มีอุณหภูมิ เพิ่มขึ้น 1C (หรือ 1 K) ในระบบ อังกฤษ คือปริมาณความร้อน (Bu) ที่ทำให้มวล 1 ปอนด์ มีอุณหภูมิเพิ่มขึ้น 1 °F (หรือ 1 °R) สัญลักษณ์ที่ใช้แทน ความร้อนจำเพาะคือ c หน่วยของความ ร้อนจำเพาะในระบบ SI คือ กิโลจูลน์เกิโลกรัมเคลวิน (kJ/kgK) ในระบบ อังกฤษ คือ บีทียู ปอนด์ องศาแรงคน (Bulb R) อย่างไรก็ตามที่ความร้อนจำเพาะยังแบ่งออกได้เป็น 2 ชนิด คือ ความ ร้อน จำเพาะที่ความดันคงที่ สัญลักษณ์ที่ใช้คือ cp และความร้อนจำเพาะที่ปริมาตรคงที่ สัญลักษณ์ที่ใช้คือ cy โดย ความร้อนจำเพาะที่ความดันคงที่มีค่ามากกว่าความร้อนจำเพาะที่ปริมาตรคงที่ของสารชนิด เดียวกัน

ความร้อนสัมผัส (Sensible heat) คือค่าปริมาณความร้อนที่ทำให้มวลสารมีอุณหภูมิเพิ่มขึ้น หรือลดลง โดยสถานะไม่เปลี่ยนแปลง

ความร้อนแฝง (Latent heat) คือค่าปริมาณความร้อนที่ทำให้มวลสารเปลี่ยนแปลงสถานะ โดยอุณหภูมิ ไม่เปลี่ยนแปลง

ความร้อนแฝงของการกลายเป็นไอ (Latent heat of vaporization) คือปริมาณความร้อน แฝงที่ทำให้ มวลสารเปลี่ยนแปลงสถานะจากของเหลวกลายเป็นไอ

ความร้อนแฝงของการควบแน่น (Latent heat of condensation) คือปริมาณความร้อนแฝงที่ ทำให้ มวลสารเปลี่ยนแปลงสถานะจากไอกลายเป็นของเหลว

อุณหภูมิอิ่มตัว (Saturation temperature) คืออุณหภูมิซึ่งของไหล (ของเหลวหรือก๊าซ) จะ เปลี่ยนแปลงสถานะจากของเหลวเป็นก๊าซ หรือจากก๊าซเป็นของเหลว กรณีเปลี่ยนแปลงสถานะจาก ของเหลวเป็น ก๊าซเรียกว่าอุณหภูมิของเหลวอิ่มตัว กรณีเปลี่ยนแปลงสถานะจากก๊าซเป็นของเหลว เรียกว่าอุณหภูมิก๊าซอิ่มตัว

ผลของความดันต่ออุณหภูมิอิ่มตัว (Effect of pressure on the saturation temperature) คือ ผลกระทบต่อการเพิ่มความดันหรือลดความดันให้กับของไหลจะทำให้ของไหล (ของเหลวหรือ ก๊าซ) เปลี่ยนแปลง สถานะจากของเหลวเป็นก๊าซ หรือจากก๊าซเป็นของเหลว ณ อุณหภูมิที่เพิ่มขึ้น หรือลดลงตามการเพิ่มความดันหรือ

ลดความดันนั้น กล่าวคือความร้อนยิ่งสูง อุณหภูมิอิ่มตัวจะสูง ตามไปด้วย และความดันยิ่งลด อุณหภูมิอิ่มตัวจะลดลงตามไปด้วย

การกลายเป็นไอ (Vaporization) คือการที่ของเหลวเปลี่ยนสถานะจากของเหลวเป็นก๊าซทั่ว ๆ ส่วนของของเหลว ณ อุณหภูมิอิ่มตัวและอยู่ในสภาพเดือด

การระเหย (Evaporation) คือการที่ของเหลวเปลี่ยนสถานะจากของเหลวเป็นก๊าซเฉพาะ บริเวณพื้นผิวของของเหลวที่สัมผัสกับอากาศ ณ อุณหภูมิที่ต่ำกว่าอุณหภูมิอิ่มตัวของของเหลวที่ ความดันเท่ากัน

ผลของความเย็นจากการระเหย (Cooling effect of evaporation) คือการที่อุณหภูมิจากของเหลวที่เหลืออยู่ (ของเหลวที่ยังไม่ระเหย) มีอุณหภูมิลดต่ำลงจากผลของการดูดซับความร้อนไป ใช้ในการระเหยของของเหลวที่ระเหยไป (เท่ากับค่าความร้อนแฝงของการกลายเป็นไอ)

ไอน้ำหรือไอร้อนยิ่งยวด (Superheated vapor) คือไอที่มีอุณหภูมิสูงกว่าอุณหภูมิอิ่มตัวของ การกลายเป็นไอ (อุณหภูมิไออิ่มตัว) ที่ความดันเท่ากันของเหลวอัด (Compressed liquid) หรือ ของเหลวเป็นยิ่ง (Subcooled liquid) คือ ของเหลวที่มีอุณหภูมิต่ำกว่าอุณหภูมิอิ่มตัวของของเหลว อุณหภูมิของเหลวอิ่มตัว) ที่ความดันเท่ากัน

ปริมาตร (Volume) คืออาณาบริเวณที่มวลสารที่กำลังสนใจศึกษาอยู่ครอบครองไว้ โดยมี พื้นผิวเป็นขอบเขตกันแสดงอาณาบริเวณนั้น สัญลักษณ์ที่ใช้แทนปริมาตรคือ V หน่วยของปริมาตร ในระบบ SI คือ ลูกบาศก์เมตร (m^3) ในระบบอังกฤษ คือ ลูกบาศก์ฟุต (P) หรือลูกบาศก์นิ้ว (in^3)

ปริมาตรจำเพาะ (Specific volume) คือปริมาตรต่อหน่วยมวลสารของระบบ ดังนั้น ปริมาตรจำเพาะจึงไม่ขึ้นกับมวลของระบบ สัญลักษณ์ที่ใช้แทนปริมาตรจำเพาะคือ v หน่วยของ ปริมาตรจำเพาะในระบบ SI คือ ลูกบาศก์เมตรต่อกิโลกรัม (m^3/kg) ในระบบอังกฤษ คือ ลูกบาศก์ ฟุตต่อปอนด์ (P/lb) หรือลูกบาศก์นิ้วต่อปอนด์ (in^3/lb)

พลังงาน (Energy) คือความสามารถในการทำงานได้ของมวลสารหรือวัตถุ สัญลักษณ์ที่ใช้ แทนพลังงาน คือ E หน่วยของพลังงานในระบบ SI คือ นิวตัน-เมตร ($N\cdot m$) หรือจูล์ (J) ในระบบ อังกฤษคือ ฟุต-ปอนด์ ($ft\cdot lb$) พลังงานแบ่งออกได้เป็น 2 ชนิด คือพลังงานจลน์และพลังงานศักย์ อย่างไรก็ตามในกระบวนการทำความเย็นพลังงานที่

เกี่ยวข้องกับหลักคือความร้อน ดังนั้นหน่วยของ พลังงานที่ใช้จึงเป็นหน่วยของความร้อนซึ่งในระบบ SI คือ kJ และในระบบอังกฤษ คือ Btu โดย $1 \text{ Btu} = 1.0551 \text{ kJ} = 778.17 \text{ ft-lb}$

พลังงานจลน์ (Kinetic energy) คือพลังงานอันเนื่องมาจากการเคลื่อนที่หรือความเร็วของ มวลสารหรือวัตถุ สัญลักษณ์ที่ใช้แทนพลังงานจลน์คือ KE

พลังงานศักย์ (Potential energy) คือพลังงานอันเนื่องมาจากความแตกต่างของระดับ ระหว่างตำแหน่งของมวลสารหรือวัตถุเทียบกับตำแหน่งอ้างอิงตำแหน่งใดตำแหน่งหนึ่ง สัญลักษณ์ ที่ใช้แทนพลังงานศักย์คือ PE

พลังงานภายใน (Internal energy) คือความสามารถในการทำงานได้ของโมเลกุลภายใน มวลสารหรือวัตถุ สัญลักษณ์ที่ใช้แทนพลังงานภายในคือ U มีหน่วยเช่นเดียวกับพลังงานและแบ่ง ออกได้เป็น 2 ชนิด เช่นกันคือ พลังงานจลน์ภายใน และพลังงานศักย์ภายใน

พลังงานจลน์ภายใน (Internal kinetic energy) คือพลังงานอันเนื่องมาจากการเคลื่อนที่หรือ ความเร็วของโมเลกุลภายในมวลสารหรือวัตถุ สัญลักษณ์ที่ใช้แทนพลังงานจลน์ คือ K

พลังงานศักย์ภายใน (Internal potential energy) คือพลังงานจากการแยกชั้นของโมเลกุล เป็นพลังงานที่โมเลกุลมีอยู่อันเนื่องมาจากตำแหน่งของโมเลกุลนั้นเทียบกับตำแหน่งของโมเลกุล อ้างอิง ยิ่งระดับของการแยกชั้นของโมเลกุลยิ่งมากพลังงานศักย์ภายในยิ่งสูง สัญลักษณ์ที่ใช้แทน พลังงานศักย์คือ P

พลังงานภายในจำเพาะ (Specific internal energy) คือพลังงานภายในต่อหน่วยมวลสาร ของระบบ ดังนั้นปริมาตรจำเพาะจึงไม่ขึ้นกับมวลของระบบ

เอนทัลปี คือสมบัติสมบัติหนึ่งที่ใช้เป็นตัวแทนกลุ่มสมบัติของมวลสาร ได้แก่ พลังงาน ภายใน(U) ความดัน (P) และปริมาตร (V) เนื่องจากสมบัติเหล่านี้มักปรากฏอยู่ด้วยกันในรูป $U + PV$ ดังนั้นเพื่อความสะดวกจึงแทนกลุ่ม สมบัตินี้ด้วยสมบัติตัวหนึ่งและให้ชื่อว่า เอนทัลปี สัญลักษณ์ที่ใช้ แทนเอนทัลปี คือ H หน่วยของเอนทัลปีเป็น เช่นเดียวกับหน่วยของพลังงานเอนทัลปีจำเพาะ (Specific enthalpy) คือเอนทัลปีต่อหน่วยมวลสารของระบบ แต่โดยปกติ จะใช้ค่าเอนทัลปีจำเพาะเป็นหลักมากกว่าเอนทัลปีรวม (H) ในทางปฏิบัติคำว่า เอนทัลปี จึง หมายถึง เอนทัลปีจำเพาะ สัญลักษณ์ที่ใช้แทนเอนทัลปีจำเพาะ คือ h หน่วยของเอนทัลปีจำเพาะใน ระบบ SI คือกิโลจูลน์ ต่อกิโลกรัม (kJ/kg) ในระบบอังกฤษ คือบีทียู ปอนด์ (Btu/lb)

เอนโทรปี คือสมบัติสมบัติหนึ่งที่ใช้แทนอัตราการเปลี่ยนแปลงพลังงานความร้อน (Q) ที่ ถ่ายเทสู่มวลสาร ต่อระดับอุณหภูมิสัมบูรณ์ (T) ที่นำมวลสารสู่สภาวะนั้นจากจุดอ้างอิงจุดใดจุด หนึ่งสัญลักษณ์ที่ใช้แทนเอนโทรปี คือ S แต่เนื่องจากเอนโทรปีเป็นสมบัติที่เทียบกับอัตราการ เปลี่ยนแปลงพลังงาน จึงนิยามเอนโทรปีด้วยสมการที่ แสดงการเปลี่ยนแปลงของเอนโทรปี ดังนี้

$$S = Q/T \quad (1.3)$$

หน่วยของเอนโทรปีในระบบ SI คือ kJ/K ในระบบอังกฤษ คือ Btu R

เอนโทรปีจำเพาะ (Specific entropy) คือเอนโทรปีต่อหน่วยมวลสารของระบบ แต่โดย ปกติจะใช้ค่า เอนโทรปีจำเพาะเป็นหลักเช่นเดียวกับเอนทัลปีในทางปฏิบัติคำว่า เอนโทรปี จึง หมายถึงเอนโทรปีจำเพาะ สัญลักษณ์ที่ใช้แทนเอนโทรปีจำเพาะ คือ s หน่วยของเอนโทรปีจำเพาะ ในระบบ SI คือ kJ/kg ในระบบอังกฤษ คือ Btu/lb °R

กระบวนการ คือการเปลี่ยนแปลงของระบบจากสภาวะหนึ่งไปสู่อีกสภาวะหนึ่ง อาจเป็น การเปลี่ยนแปลง ความดัน อุณหภูมิ ปริมาตร พลังงานภายในเอนทัลปี หรือเอนโทรปี อย่างใดอย่าง หนึ่งเพียงอย่างเดียวหรือหลายอย่าง หรือทั้งหมดก็ได้

วัฏจักร คือการเปลี่ยนแปลงตามกระบวนการต่าง ๆ ของระบบจนในที่สุดระบบกลับมี สภาวะเหมือนกับสภาวะ เริ่มต้นอีกครั้ง หรือเรียกว่าระบบผ่านการเปลี่ยนแปลงครบ “วัฏจักร ”

2.3 วัฏจักรการทำงานแบบอัดไอในการทำงานจริง

ระบบในทางปฏิบัติในการทำงานจริงวัฏจักรที่พบเจอจะแตกต่างจากวัฏจักรอุดมคติพื้นฐานอยู่บ้าง เนื่องจากผลของความดันลดที่เกิดขึ้นจากการไหลของสารทำความเย็น รวมทั้งผลที่เกิดขึ้น จากการถ่ายเทความร้อนระหว่างระบบกับสิ่งแวดล้อม ทั้งนี้ โดยปกติอุณหภูมิของสารทำความเย็น ของวัฏจักรในการทำงานจริงที่ออกจากเครื่องควบแน่นมีอุณหภูมิต่ำกว่าอุณหภูมิมืด ในลักษณะ ของเหลวเย็นยิ่ง เพื่อให้มั่นใจว่าไม่มีไอสารทำความเย็นเข้าสู่วาล์วขยายตัวรวมทั้งช่วยเพิ่ม ประสิทธิภาพการทำงานด้วย นอกจากนี้สารทำความเย็นที่ออกจากเครื่องระเหยมีอุณหภูมิที่สูง กว่าอุณหภูมิมืดด้วย เพื่อให้มั่นใจว่ามีเฉพาะไอสารทำความเย็นแห้งเท่านั้นที่เข้าสู่เครื่องอัด เนื่องจากสารทำความเย็นในสถานะของเหลว ถ้าปะปนไปกับไอสารทำความเย็นอาจทำความเสียหายต่อเครื่องอัดได้ สุดท้ายกระบวนการอัดไม่ได้เป็นกระบวนการ ไอเซนโทรปิกอย่างสมบูรณ์ จากผลของแรง

เสียดทานในระบบ และกระบวนการขยายตัวในเวลาช้าๆ เพื่อลดความดัน สารทำความเย็นไม่ได้เป็นกระบวนการในขณะเอนทัลปีป้องกันที่อย่างสมบูรณ์ด้วย จากผลของแรงเสียดทาน ในระบบเช่นกัน

2.4 ชนิดของสารทำความเย็น

สารทำความเย็นที่มีใช้งานในปัจจุบันสามารถแบ่งออกได้เป็น 7 ประเภทใหญ่ๆ ตาม องค์ประกอบทางเคมี และสมบัติของสารทำความเย็น ดังนี้

2.4.1 สารทำความเย็นกลุ่มฮาโลคาร์บอน (Halocarbon compounds)

สารกลุ่มนี้เป็นสารสังเคราะห์ของมีเทน (Methane) อีเทน (Ethane) เป็นสารทำความเย็นที่ ใช้งานเป็นส่วนใหญ่ในปัจจุบันทั้งในเครื่องทำความเย็นที่ใช้ในครัวเรือน ใช้เชิงพาณิชย์ และ ในทางอุตสาหกรรมทำความเย็น แบ่งออกเป็น 3 กลุ่มตามองค์ประกอบทางเคมี ดังนี้

1. สารทำความเย็นตระกูล CFC (Chlorofluorocarbon) เป็นสารทำความเย็นที่มีคลอรีน (Cl) ฟลูออรีน (F) และคาร์บอน (C) เป็นองค์ประกอบ เช่น สารทำความเย็น Dichloromonofluoromethane (R-12)
2. สารทำความเย็นตระกูล HCFC (Hydrochlorofluorocarbon) เป็นสารทำความเย็นที่มีไฮโดรเจน (H) คลอรีน (Cl) ฟลูออรีน (F) และคาร์บอน (C) เป็นองค์ประกอบ เช่น สารทำความเย็น Monochlorodifluoromethane (R-22)
3. สารทำความเย็นตระกูล HFC (Hydrofluorocarbon) เป็นสารทำความเย็นที่มีไฮโดรเจน (H) ฟลูออรีน (F) และคาร์บอน (C) เป็นองค์ประกอบ เช่นสารทำความเย็น Tetrafluoroethane (R-134a)

2.4.2 สารทำความเย็นผสมชนิดซีโอโทรปิก (Zeotropic blends)

สารกลุ่มนี้เป็นสารทำความเย็นที่ได้จากการนำสารที่มีส่วนประกอบทางเคมีต่างกันตั้งแต่ สองชนิดขึ้นไปมาผสมกัน สารที่นำมาผสมกันอาจมีสมบัติเป็นสารทำความเย็นอยู่เดิมที่มีใช้อยู่หรือ อาจเป็นสารอื่นก็ได้ ทำให้ได้สารทำความเย็นชนิดใหม่ขึ้นมาที่มีสมบัติเหมาะสมกับการใช้งานบาง ลักษณะสำหรับสมบัติของสารทำความเย็นที่ได้เมื่อมาใช้ในระบบการทำความเย็น ขณะเปลี่ยนแปลง สถานะจากไอควบแน่นเป็นสารทำความเย็นเหลว หรือจากสารทำความเย็นเหลวเดือดกลายเป็นไอ อุณหภูมิเริ่มต้นและอุณหภูมิสุดท้ายขณะเปลี่ยนแปลงสถานะ (Temperature glide) จะต่างกัน ค่อนข้างมาก เช่นสารทำความเย็น R-407 C ซึ่งเป็นสารทำความเย็นที่มีส่วนผสมของสารทำความเย็น Difluoromethane (R-32) จำนวนร้อยละ 23 สารทำความเย็น

Pentafluoroethane (R-125) จำนวนร้อยละ 25 และสารทำความเย็น Tetrafluoroethane (R-134a) จำนวน ร้อยละ 52 โดยน้ำหนัก มี อุณหภูมิเริ่มต้นและอุณหภูมิสุดท้ายขณะเปลี่ยนแปลงสถานะเท่ากับ 4.9 °C เป็นต้น

เนื่องจากอุณหภูมิเริ่มต้นและอุณหภูมิสุดท้ายขณะเปลี่ยนแปลงสถานะเปลี่ยนไป ทำให้ขณะ เปลี่ยนแปลง สถานะสารทำความเย็นที่ผสมกันอยู่สามารถแยกตัว ส่งผลให้อัตราส่วนหรือความเข้มข้นของสารทำความเย็นผสม ที่เหลือเปลี่ยนไป ดังนั้นเมื่อใช้สารทำความเย็นกลุ่มนี้ เมื่อต้องมีการ เติมสารทำความเย็นหรือการถ่ายสารทำความ เย็นออกต้องทำในสภาวะที่สารทำความเย็นมีสถานะ เป็นของเหลว

2.4.3 สารทำความเย็นผสมชนิดลึงอะซีโอโทรปิก (Semi-azeotropic blends)

สารกลุ่มนี้เป็นสารทำความเย็นที่ได้จากการนำสารที่มีส่วนประกอบทางเคมีต่างกันตั้งแต่ สองชนิดขึ้นไป มาผสมกัน ในทำนองเดียวกับสารทำความเย็นผสมชนิดซีโอโทรปิก เพียงแต่สารทำ ความเย็นใหม่ที่ได้เมื่อมาใช้ใน ระบบการทำความเย็น ขณะเปลี่ยนแปลงสถานะจากไอควบแน่นเป็น สารทำความเย็นเหลว หรือจากสารทำความ เย็นเหลวเดือดกลายเป็นไอ อุณหภูมิเริ่มต้นและอุณหภูมิ สุดท้ายขณะเปลี่ยนแปลงสถานะจะต่างกันน้อยจน สามารถตัดทิ้งไม่นำมาคิดได้ เช่นสารทำความเย็น R-404A ซึ่งเป็นสารทำความเย็นที่มีส่วนผสมของสารทำความ เย็น Pentafluoroethane (R-125) จำนวนร้อยละ 44 สารทำความเย็น Trifluoroethane (R-143a) จำนวน ร้อยละ 52 และสารทำความ เป็น Tetrafluoroethane (R-134a) จำนวนร้อยละ 4 โดยน้ำหนัก มีอุณหภูมิเริ่มต้น และอุณหภูมิ สุดท้ายขณะเปลี่ยนแปลงสถานะเท่ากับ 0.7 °C เป็นต้น อย่างไรก็ตามเมื่อต้องมีการเติมสารทำความ เย็นหรือการถ่ายสารทำความเย็นออกควรทำในสภาวะที่สารทำความเย็นมีสถานะเป็นของเหลว เช่นเดียวกับสารทำ ความเย็นกลุ่มซีโอโทรปิก

2.4.4 สารทำความเย็นผสมชนิดอะซีโอโทรปิก (Azeotropic blends)

สารกลุ่มนี้เป็นสารทำความเย็นที่ได้จากการนำสารที่มีส่วนประกอบทางเคมีต่างกันตั้งแต่ สองชนิดขึ้นไป มาผสมกัน ในทำนองเดียวกับสารทำความเย็นผสมชนิดซีโอโทรปิก เพียงแต่สารทำ ความเย็นใหม่ที่ได้เมื่อมาใช้ใน ระบบการทำความเย็น ขณะเปลี่ยนแปลงสถานะจากไอควบแน่นเป็น สารทำความเย็นเหลว หรือจากสารทำความ เย็นเหลวเดือดกลายเป็นไอ อุณหภูมิเริ่มต้นและอุณหภูมิ สุดท้ายขณะเปลี่ยนแปลงสถานะจะเป็นค่าเดียวกันเหมือน สารทำความเย็นเดี่ยว เช่นสารทำความเย็น R-502 ซึ่งเป็นสารทำความเย็นที่มีส่วนผสมของสารทำความ เย็น Monochlorodifluoromethane (R-22) จำนวนร้อยละ 48.8 และสารทำความเย็น Monochloropentatluoroethane (R-115) จำนวน ร้อยละ 51.2 โดยน้ำหนัก มีอุณหภูมิเริ่มต้นและอุณหภูมิ

สุดท้ายขณะเปลี่ยนแปลงสถานะเท่ากับ 0 °C เป็นต้น สำหรับการเติมสารทำความเย็นหรือการถ่ายสารทำความเย็นออกสามารถทำได้ทั้งในสภาวะ ที่สารทำความเย็นมีสถานะเป็นของเหลวหรือก๊าซ

2.4.5 สารทำความเย็นกลุ่มสารอินทรีย์ (Organic compounds)

สารกลุ่มนี้เป็นสารทำความเย็นที่มีสารอินทรีย์เป็นองค์ประกอบ เช่น บิวเทน (Butane)

2.4.6 สารทำความเย็นกลุ่มสารอนินทรีย์ (Inorganic compounds)

สารกลุ่มนี้เป็นสารทำความเย็นที่มีสารอนินทรีย์เป็นองค์ประกอบ ถือเป็นสารทำความเย็น ยุคแรก ๆ ที่ใช้ในการทำความเย็น เช่น แอมโมเนีย คาร์บอนไดออกไซด์ ซัลเฟอร์ไดออกไซด์ เป็นต้นเนื่องจากสารทำความเย็นในกลุ่มนี้เป็นสารที่ค่อนข้างอันตราย และต้องอาศัยการควบคุมดูแล อย่างใกล้ชิดจึงไม่เป็นที่นิยมใช้โดยทั่วไป ในปัจจุบันที่มีใช้งานในทางอุตสาหกรรมทำความเย็น เป็นหลัก ได้แก่แอมโมเนีย เนื่องจากมีราคาถูก และมีค่าความร้อนจำเพาะสูง

2.4.7 สารทำความเย็นกลุ่มสารอินทรีย์ที่ไม่อิ่มตัว (Unsaturated organic compounds)

สารกลุ่มนี้เป็นสารทำความเย็นที่มีสารอินทรีย์ที่ไม่อิ่มตัวเป็นองค์ประกอบ เช่น เอทิลีน (Ethylene) โพรพิลีน (Propylene) เป็นต้น

2.5 ผลกระทบของสารทำความเย็นตระกูล CFC ต่อสภาพแวดล้อม

หลังจากใช้งานสารทำความเย็นในตระกูล CFC (Chlorofluorocarbon) อยู่ยาวนานมากกว่า 40 ปี ในต้นทศวรรษที่ 1970sนักวิทยาศาสตร์ได้ค้นพบว่าสารทำความเย็นในตระกูลนี้มีผลกระทบต่อ สภาพแวดล้อมในชั้นบรรยากาศอย่างมาก เนื่องจากความมีเสถียรภาพมากของสารทำความเย็นทำให้ มีอายุอยู่ในบรรยากาศได้นาน และการที่มีคลอรีนเป็นองค์ประกอบจึงเป็นตัวการในการทำลาย โอโซนในบรรยากาศชั้นสตราโตสเฟียร์ (ชั้นบรรยากาศที่ความสูงระหว่าง 12 - 50 กิโลเมตรจาก พื้นผิวโลก) ซึ่งหน้าที่ของโอโซนในบรรยากาศชั้นนี้เป็นประโยชน์ต่อสิ่งมีชีวิต ที่สำคัญได้แก่ การ เป็นสารดูดซับรังสีอัลตราไวโอเล็ตไว้ประมาณร้อยละ 95 ซึ่งรังสีอัลตราไวโอเล็ตนี้หากส่งผ่านมาสู่ พื้นผิวโลกมากจะเป็นอันตรายต่อสิ่งมีชีวิตบนผิวโลก รวมทั้งโอโซนยังเป็นตัวกำหนด

อุณหภูมิของ ชั้นบรรยากาศด้วยการแผ่ความร้อนที่ดูดซึมไว้ให้กระจายในชั้นบรรยากาศ ทำให้อุณหภูมิพื้นผิวโลกไม่ร้อนเกินไปในตอนกลางวันและไม่เย็นเกินไปในตอนกลางคืน

นอกจากทำให้โอโซนในชั้นบรรยากาศลดลงแล้ว สารทำความเย็นตระกูล CFC ยังมีส่วนทำให้โลกมีอุณหภูมิสูงขึ้นจากการที่ก๊าซแผ่ปกคลุมในลักษณะภาวะเรือนกระจก (Greenhouse gases) อีกด้วยทำให้รังสีความร้อนจากพื้นผิวโลกไม่สามารถกระจายออกสู่ชั้นบรรยากาศชั้นสูง ๆ ขึ้นไป ได้

ในส่วนของสารทำความเย็นตระกูล HCFC เนื่องจากมีระยะเวลาในการคงสภาพอยู่ใน บรรยากาศสั้นกว่า รวมทั้งยังมีไฮโดรเจนเป็นองค์ประกอบที่ช่วยลดปฏิกิริยาที่ทำให้เกิดคลอรีนได้ น้อยลง ดังนั้นถึงแม้จะมีคลอรีนเป็นองค์ประกอบเช่นเดียวกับสารทำความเย็นตระกูล CFC แต่มี คลอรีนไปทำลายโอโซนได้น้อยกว่ามาก อย่างไรก็ตามก็ยังมีคลอรีนบางส่วนเกิดขึ้น และมีผลต่อการ ทำลายโอโซนในชั้นบรรยากาศเช่นกัน

จากการค้นพบผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมดังกล่าวทำให้มีความพยายามที่จะแสวงหาสารทำ ความเป็นตัวใหม่ ๆ ที่มีผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมให้น้อยที่สุด ในขณะที่มีความเป็นพิษและ ผลกระทบทางด้านอื่นน้อยเช่นกัน แต่ยังคงมีสมบัติในการทำความเย็นได้ดี ผลการวิจัยและพัฒนา พบว่าสารทำความเย็นตระกูล HFC (Hydrofluorocarbon) เป็นสารทำความเย็นที่สามารถนำมา ทดแทน สารทำความเย็นตระกูล CFC และสารทำความเย็นตระกูล HCFC ได้เป็นอย่างดี อย่างไรก็ตาม จำเป็นต้องดัดแปลงระบบบางส่วน หรือออกแบบอุปกรณ์ในระบบใหม่หมด ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับสารทำ ความเย็นที่ใช้อยู่เดิม

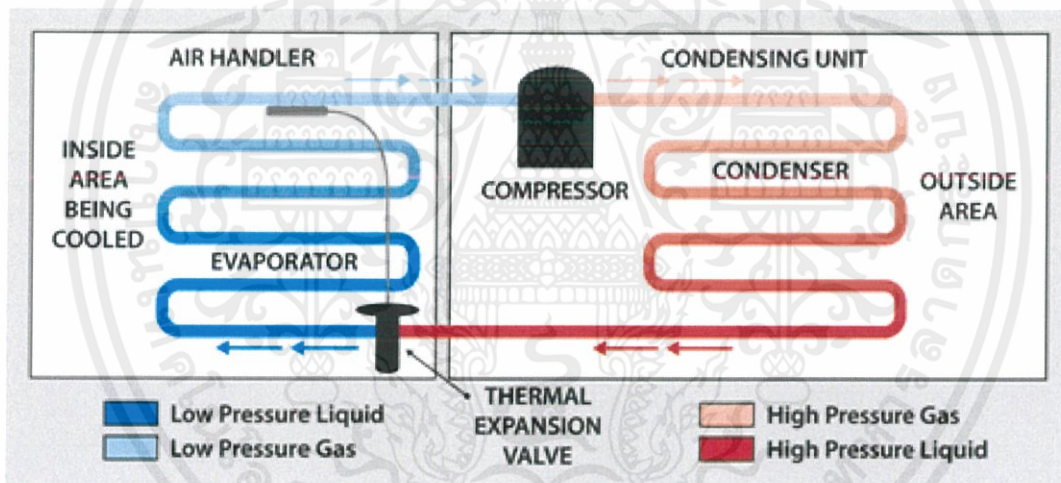
2.6 หลักการทำความเย็น [3]

เครื่องทำความเย็นในปัจจุบัน มีอยู่หลายประเภทขึ้นอยู่กับความต้องการในการใช้งาน ทั้งตู้เย็น ตู้แช่ ห้องเย็น โรงน้ำแข็ง เครื่องปรับอากาศ การทำความเย็นในโรงงานอุตสาหกรรมทั่วไป ด้วยวัตถุประสงค์เดียวกันคือ ลดอุณหภูมิและรักษาระดับอุณหภูมิให้เป็นไปตามที่กำหนด

โดยหลักการทำให้เกิดความเย็นเบื้องต้นนั้นมีลักษณะเหมือนกันคือ ทำให้สารซึ่งเป็นตัวกลางในการทำความเย็น (Refrigerant) เปลี่ยนสถานะด้วยการใช้ความร้อนแฝง เพื่อให้สารที่เป็นตัวกลางในการทำความเย็นเปลี่ยนสถานะจากของเหลวเป็นไอ ส่งผลให้บริเวณนั้นมีอุณหภูมิลดลง ซึ่งหมายความว่าบริเวณนั้นจะมีความเย็นเกิดขึ้น

เริ่มต้นกระบวนการทำความเย็นจากการดูดความร้อนด้วย Evaporator หรือคอยล์เย็น เข้ามาซึ่งความร้อนที่สารทำความเย็นดูดเข้ามานี้จะทำให้น้ำยาสารทำความเย็นเกิดความร้อนและเปลี่ยนสภาพจากของเหลวกลายเป็นไอ กระบวนการนี้สารทำความเย็นจะดูดซับเอาความร้อนจากบริเวณโดยรอบ ซึ่งความร้อนแฝงของการกลายเป็นไอของสารทำความเย็นได้รับความร้อนมาจากวัตถุต่างๆ ที่อยู่ใกล้คอยล์เย็น โดยวิธีการนำความร้อน การพาความร้อน หรือการแผ่รังสีความร้อน ทำให้สารทำความเย็นนี้มีอุณหภูมิสูงและความดันต่ำ

สารทำความเย็นที่มีอุณหภูมิสูงสถานะไอนี้จะถูกส่งต่อไปยัง Compressor หรือเครื่องอัด โดยจะอัดให้มี ความดันสูงขึ้นก่อนส่งต่อไปที่ Condenser หรือคอยล์ร้อน เพื่อระบายความร้อนออกจากสารทำความเย็นและ ควบแน่นให้สารทำความเย็นในสถานะที่เป็นไอเปลี่ยนกลับมาเป็นของเหลวอีกครั้ง ก่อนส่งต่อไปที่ Expansion Valve วาล์วลดความดัน เพื่อลดความดันของสารทำความเย็นให้ต่ำลง เพื่อให้สารทำความเย็นดัดงกล่าวพร้อมที่จะ ระเหยตัวที่อุณหภูมิต่ำ ณ อุปกรณ์ ถัดไป ซึ่งก็คือคอยล์เย็นและจะวนการทำงานไปแบบนี้เรื่อยๆ ตามวัฏจักรทำ ความเย็น



รูปที่ 2.1 หลักการทำงานของระบบทำความเย็น

การแบ่งส่วนการทำงานของระบบทำความเย็น

เมื่อพิจารณาถึงความดันภายในระบบเครื่องทำความเย็นแล้ว จะแบ่งออกเป็น 2 ส่วน ด้านความดันสูงของระบบ และด้านความดันต่ำของระบบ

1. ด้านความดันสูง (High Side) ประกอบด้วยทางอัดของคอมเพรสเซอร์ ท่อดิสชาร์จ คอนเดนเซอร์ ท่อพัก สารของความเย็นเหลว ท่อลิควิด และทางเข้าของเอกซ์แพนชันวาล์ว ซึ่งความ ของสารความเย็นด้านความอัดสูงนี้ บางครั้งเรียกว่า ความดันทางคอนเดนเซอร์ (Condensing Pressure) หรือความดันด้านอัด (Discharge Pressure)

2. ด้านความดันต่ำ (Low Side) ประกอบด้วยทางออกของเอกซ์แพนชันวาล์ว อีวาพอ เรเตอร์ ท่อชักชั้น และทางดูดของคอมเพรสเซอร์ ซึ่งความดันของสารความเย็นด้านความดันต่ำนี้ บางครั้งเรียกว่า ความดันทางอีวาพอเรเตอร์ (Evaporator Pressure) หรือความดันด้านดูด (Suction Pressure) หรือความดันด้านกลับ (Back Pressure)

จะเห็นได้ว่าทั้งคอมเพรสเซอร์และเอกซ์แพนชันวาล์ว เป็นอุปกรณ์สำคัญที่ทำหน้าที่เป็นตัว แบ่งความดันของระบบเครื่องทำความเย็นออกเป็น 2 ส่วนดังกล่าว

2.7 หลักการทำงานของเครื่องทำความเย็นระบบอัดไอ [3]

ระบบอัดไออุปกรณ์ทำความเย็นที่อยู่ใน Condensing unit นั้นมีหลักการที่ทำให้เกิดความเย็นได้ด้วยการดูดเอาความร้อนจากในบริเวณที่ต้องการมาเปลี่ยนเป็นความเย็นไปทดแทนในบริเวณที่ต้องการทำความเย็น มีอุปกรณ์พื้นฐานอยู่ 5 ชนิด ซึ่งมีหน้าที่สำคัญในระบบทำความเย็น

2.7.1 Evaporator หรือคอยล์เย็น

คอยล์เย็น (Evaporator) เป็นชิ้นส่วนสำคัญที่ทำหน้าที่แลกเปลี่ยนความร้อนจากบริเวณที่ต้องการทำความเย็น ซึ่งจะทำหน้าที่ควบคู่ไปกับสารทำความเย็นหรือน้ำยาแอร์ โดยทำให้สารทำความเย็นเดือดจนมีสถานะกลายเป็นไอและสามารถดูดซับความร้อนจากพื้นผิวของคอยล์เย็นได้

สังเกตได้ว่าคอยล์เย็นส่วนใหญ่จะมีระบบท่อลมหรือพัดลมอยู่ ซึ่งมีหน้าที่เป่าลมหรือดูดลมเพื่อช่วยในการระบายความเย็นของคอยล์เย็น และอากาศที่ไหลผ่านคอยล์เย็นนี้จะถูกดูดเอาความร้อนออกเพื่อเปลี่ยนเป็นความเย็น

2.7.2 Compressor หรือเครื่องอัดไอ

เมื่อสารทำความเย็นในสถานะที่เป็นไอไหลออกมาจากคอยล์เย็น จะมีความดันต่ำและมีสถานะเป็นไอของสารทำความเย็นจากการอุณหภูมิต่ำสูงมากเพราะสถานะเป็นไอของสารทำความเย็นดูดซับความร้อนจากอากาศโดยรอบที่ไหลผ่าน และจะไหลต่อไปยังเครื่องอัดไอได้ดี หน้าที่ของเครื่องอัดไอคือการดูดเอาสารทำความเย็นในรูปแบบที่เป็นไอ มาอัดให้มีความดันที่สูงขึ้นก่อนที่จะส่งไปควบแน่นที่คอนเดนเซอร์หรือคอยล์ร้อน

2.7.3 Condenser หรือคอยล์ร้อน

สารทำความเย็นเมื่อเดินทางออกจากเครื่องอัดไอแล้วจะมีอุณหภูมิสูงและความดันสูง คอยล์ร้อน (Condenser) จะเป็นอุปกรณ์ที่ทำหน้าที่ระบายความร้อนออกจากสารทำความเย็น เพื่อช่วยควบแน่นสารทำความเย็นที่มีสถานะเป็นไอให้กลับมาเป็นของเหลวอีกครั้ง

2.7.4 Expansion Valve วาล์วลดความดัน

วาล์วลดความดัน (Expansion Valve) คือ ส่วนสุดท้ายของการทำความเย็นมีหน้าที่เพื่อช่วยทำให้ความดันและอุณหภูมิของสารทำความเย็นลดลงของสารทำความเย็นที่ส่งมาจากคอยล์ร้อน หรือ Condenser จะไหลผ่านวาล์วลดความดัน ซึ่งจะปรับลดความดันของสารทำความเย็นให้ต่ำลง ส่งผลให้สารทำความเย็นพร้อมที่จะระเหยตัวที่อุณหภูมิต่ำ ณ อุปกรณ์ถัดไปซึ่งก็คือคอยล์เย็น

นอกจากอุปกรณ์หลักที่สำคัญของระบบการทำความเย็นที่กล่าวมาแล้ว ยังมีส่วนประกอบ อื่นๆ ที่ควรทราบคือ |

ท่อซักชั้น (Suction Line) เป็นท่อทางเดินสารทำความเย็นที่ต่ออยู่ระหว่างอีวาพอเรเตอร์กับทาง ดูดของคอมเพรสเซอร์ สารทำความเย็นในสถานะแก๊ส อุณหภูมิต่ำและความดันต่ำ จากอีวาพอเรเตอร์ จะถูกดูดผ่านท่อซักชั้นเข้ายังคอมเพรสเซอร์

ท่อดิสชาร์จ (Discharge Line) เป็นท่อทางเดินสารทำความเย็นที่ต่ออยู่ระหว่างท่อทางอัด ของคอมเพรสเซอร์กับคอนเดนเซอร์ สารทำความเย็นในสถานะที่เป็นแก๊สซึ่งถูกคอมเพรสเซอร์อัดให้ มีความดันและอุณหภูมิสูงขึ้น จะถูกส่งไปยังคอนเดนเซอร์ โดยผ่านท่อดิสชาร์จนี้

ท่อลิกวิด (Liquid Line) เป็นท่อทางเดินสารทำความเย็นที่ต่อระหว่างท่อพักสารทำความเย็นเหลว กับเอกซ์แพนชันวาล์ว สารทำความเย็นเหลว ความดันสูง อุณหภูมิสูง จากท่อพักสารทำความเย็น จะถูก อัดส่งไปยังเอกซ์แพนชันวาล์วโดยผ่านทางท่อลิกวิดนี้

2.7.5. Refrigerant หรือ สารทำความเย็น

สารทำความเย็น (Refrigerant) เป็นสารที่สามารถเปลี่ยนสถานะไปมาจากของเหลวไปเป็นไอและจากไอกลายเป็นของเหลวได้ง่าย เมื่อสารทำความเย็นเปลี่ยนสถานะจากของเหลวไปเป็นไอจะดูดความร้อนจากบริเวณใกล้เคียงเข้ามา ณ คอยล์เย็น และคายความร้อนเมื่อเปลี่ยนสถานะเป็นของเหลวอีกครั้ง ณ คอยล์ร้อน คุณสมบัติของสารทำความเย็นจะต้องมีเสถียรภาพที่ดีและใช้ได้นาน โดยประสิทธิภาพของสารทำความเย็นนั้นไม่ลดลง มีราคาถูก พาคความร้อนได้มาก ไม่ติดไฟ ไม่ระเบิด ไม่ทำปฏิกิริยากับน้ำมันหล่อลื่น ไม่ทำปฏิกิริยากับน้ำ มีปริมาณของแก๊สต่อหน่วยน้ำหนักน้อยและใช้แรงอัดให้เป็นของเหลวต่ำ

2.8 นิยามประสิทธิภาพหรือสมรรถนะของการทำความเย็น [5]

2.8.1 สมรรถนะของเครื่องปรับอากาศ

สำหรับสมรรถนะของเครื่องปรับอากาศแบบแยกส่วน (Split Type) โดยทั่วไปนิยมใช้กัน 3 แบบ คือ

1 ค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ COP (Coefficient of Performance) ในการเปรียบเทียบการทำความเย็นของระบบ การทำความเย็นใด ๆ ค่าที่ใช้แสดงประสิทธิภาพของการทำความเย็นที่นำมาพิจารณาคือ ค่าสัมประสิทธิ์ของสมรรถนะ (Coefficient of performance) หรือ COP ของระบบการทำความเย็นนั้น

ค่า COP คืออัตราส่วนระหว่างพลังงานความร้อนที่สารทำความเย็นดูดซับไว้ที่เครื่องระเหย กับพลังงานกลที่ใช้ในการขับเคลื่อนอัด ดังนั้น ค่า COP ยิ่งสูงแสดงถึงสมรรถนะของเครื่องทำความเย็นว่ามีสมรรถนะสูงตามไปด้วยเป็นค่าอัตราส่วนระหว่าง ความสามารถในการทำความเย็น (Watt) และกำลังไฟฟ้าที่ใช้สำหรับเครื่องปรับอากาศในการทำความเย็น (Watt) โดยค่า COP มีหน่วยเป็น W/W

$$COP = \frac{Q}{W} \text{ หรือ } cop = \frac{m(\Delta h_{out})}{m(\Delta h_{in})}$$

โดยที่ Q คือ ชีตความสามารถทำความเย็นรวมสุทธิของระบบปรับอากาศ (W)

W คือ พิกัดกำลังไฟฟ้าของเครื่องปรับอากาศ (W)

m คือ อัตราการไหลของสารทำความเย็น (kJ/kg)

Δh_{out} คือ ผลต่างของเอนทาลปีด้านทำความเย็น $h_1 - h_4$ (kJ/kg)

Δh_{in} คือ ผลต่างของเอนทาลปีด้าน Compressor $h_2 - h_1$ (kJ/kg)

2. ค่าประสิทธิภาพพลังงาน EER หรือ Energy Efficiency Ratio เป็นค่าอัตราส่วนระหว่าง ชีตความสามารถในการทำความเย็น (Btu/hr) รวมสุทธิและกำลังไฟฟ้าที่ใช้สำหรับเครื่องปรับอากาศในการทำความเย็น (Watt) โดยค่า EER มีหน่วยเป็น Btu/hr/Watt

$$EER = \frac{Q}{W}$$

โดยที่ Q คือ ชีตความสามารถทำความเย็นรวมสุทธิของระบบปรับอากาศ (W)

W คือ พิกัดกำลังไฟฟ้าของเครื่องปรับอากาศ (W)

3. ค่ากำลังไฟฟ้าต่อตันความเย็น (CHP) เป็นค่าอัตราส่วนระหว่างกำลังไฟฟ้าที่ใช้สำหรับเครื่องปรับอากาศในการทำความเย็น (kW) และความสามารถในการทำความเย็น (TR หรือตันความเย็น)

$$CHP = \frac{KW}{TON}$$

โดยที่ CHP คือ ค่ากำลังไฟฟ้าต่อตันความเย็น มีหน่วยเป็น (kW/TR)

kW คือ พิกัดกำลังไฟฟ้าที่ภาระเต็มพิกัด (kW)

TON คือ ชีตความสามารถการทำความเย็นรวมที่ภาระเต็มพิกัด (TR)

$$TON(TR) = 5.707 \times 10^{-3} \times CMM \times (H_r - H_s)$$

โดยที่ CMM คือ ปริมาณลมเย็นหมุนเวียนผ่านเครื่องปรับอากาศ หน่วยเป็น m³ /min

H_r คือ เอนทาลปีของอากาศด้านลมกลับ หน่วยเป็น kJ/kg dry air

H_s คือ เอนทาลปีของอากาศด้านลมจ่าย หน่วยเป็น kJ/kg dry air

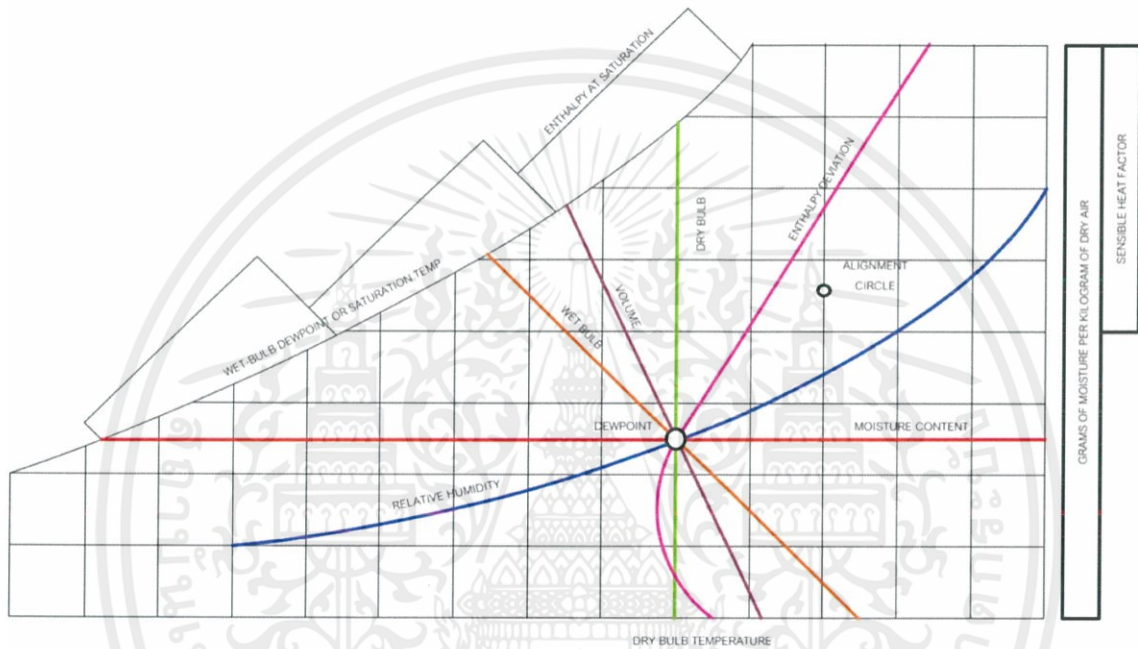
จากค่าจำกัดความของทั้ง 3 ค่าในข้างต้น จะเห็นได้ว่าค่านิยามของ EER, kW/TR และ COP เป็นส่วนกลับซึ่งกันและกัน โดย EER และ COP ยังมีค่าสูงเท่าไรก็หมายความว่าเครื่องปรับอากาศมีสมรรถนะการทำงานที่ดี ในขณะที่ค่า kW/TR ยังมีค่าต่ำเท่าไร เครื่องปรับอากาศเครื่องนั้นก็ยังมีค่าสมรรถนะการทำงานที่ดีเท่านั้นด้วย โดยทั้งนี้สามารถกำหนดความสัมพันธ์ทางคณิตศาสตร์ ได้ดังนี้

$$\frac{kW}{TR} = \frac{12}{EER}, COP = \frac{EER}{3.412}$$

หมายเหตุ : ที่ประสิทธิภาพมอเตอร์ และประสิทธิภาพการแลกเปลี่ยนความร้อน = 100 %

2.9 แผนภูมิไซโครเมตริก (Psychrometric chart.) [2]

ในการหาค่าสมรรถนะของเครื่องปรับอากาศ จำเป็นต้องทราบถึงสภาวะอากาศรอบๆ ตัวเราเสียก่อน อากาศประกอบด้วยก๊าซไนโตรเจนประมาณ 78 % ออกซิเจนประมาณ 21 % และก๊าซอื่นๆ อีก 1% นอกจากก๊าซต่างๆ แล้วอากาศยังมีไอน้ำปนอยู่ด้วยเสมอ



รูปที่ 2.3 ค่าสมบัติต่างๆของแผนภาพไซโครเมตริก

อุณหภูมิกระเปาะแห้ง (Dry Bulb Temperature : DB) แสดงบนแกนนอนของแผนภูมิ อุณหภูมิกระเปาะแห้งสามารถวัดและอ่านได้ด้วยเทอร์โมมิเตอร์ปกติ

อุณหภูมิกระเปาะเปียก (Wet-bulb Temperature : WB) คืออุณหภูมิอากาศอิมตัว โดยแสดงบนเส้นแนวทแยงของแผนภูมิ อุณหภูมิกระเปาะเปียกสามารถวัดและอ่านได้จากเทอร์โมมิเตอร์ ซึ่งกระเปาะของหลอดแก้วถูกหุ้มด้วยผ้าเปียก

อุณหภูมิจุดกลั่นตัว หรือ จุดน้ำค้าง (Dew Point : DP) คืออุณหภูมิที่ทำให้ไอน้ำในอากาศเริ่มกลั่นตัว อ่านได้โดยการลากเส้นแนวนอนจากสภาวะนั้นๆ ไปทางซ้ายของแผนภูมิจนตัดเส้นโค้งความชื้นสัมพัทธ์ 100%

ความชื้นสัมพัทธ์ (Relative Humidity : %RH) คืออัตราส่วนของไอน้ำที่มีอยู่ในอากาศเทียบกับปริมาณไอน้ำที่อากาศสามารถรับได้ ณ อุณหภูมินั้นๆ

เกรนของความชื้น (Grain of Moisture) คือหน่วยวัดปริมาณไอน้ำในอากาศ ต่ออากาศแห้ง

เอนทาลปี (Enthalpy) คือพลังงานความร้อนที่มีอยู่ในอากาศ ประกอบด้วย ความร้อนสัมผัส (Sensible Heat) และ ความร้อนแฝง (Latent Heat)

2.10 กฎหมายที่เกี่ยวข้อง [4]

ประกาศกระทรวงพลังงาน ประกาศกระทรวงพลังงาน เรื่อง การกำหนดค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะขั้นต่ำ ค่าประสิทธิภาพการให้ความเย็นและค่าพลังงานไฟฟ้าต่อตันความเย็นของระบบปรับอากาศที่ติดตั้งใช้งานในอาคาร พ.ศ. 2552 ได้กำหนดค่า สมรรถนะไว้ดังนี้ ข้อ 2 (1)

ตารางที่ 2.1 การกำหนดค่าสมรรถนะขั้นต่ำ (COP) และค่าประสิทธิภาพการให้ความเย็น (EER)

ขนาดของ เครื่องปรับอากาศ (วัตต์)	ค่าสัมประสิทธิ์ สมรรถนะ ; COP (วัตต์ต่อวัตต์)	อัตราส่วนประสิทธิภาพ พลังงาน ; EER (บีทียูต่อชั่วโมงต่อวัตต์)
ไม่เกิน 12,000	3.22	11

มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม (มอก. 2134-2553)

เครื่องปรับอากาศสำหรับห้อง : ประสิทธิภาพพลังงาน ได้กำหนดประสิทธิภาพพลังงาน ไว้ดังนี้

1. อัตราส่วนประสิทธิภาพพลังงานขั้นต่ำ ต้องไม่น้อยกว่าค่าที่กำหนดไว้
2. อัตราส่วนประสิทธิภาพพลังงานไม่น้อยกว่า ร้อยละ 93 ของค่าที่ระบุ
3. ซีดีความสามารถทำความเย็นรวมสุทธิของเครื่องไม่น้อยกว่า ร้อยละ 95 ของซีดีความสามารถทำความเย็นรวมสุทธิของเครื่องที่ระบุ
4. กำลังไฟฟ้าที่กำหนดไม่เกินร้อยละ 110 ของกำลังไฟฟ้าที่ระบุ

ตารางที่ 2.2 การกำหนดค่าสมรรถนะขั้นต่ำ (COP)

แบบของเครื่องปรับอากาศ สำหรับห้อง	อัตราส่วนประสิทธิภาพพลังงาน	
	ซีดีความสามารถทำ ความเย็นไม่เกิน 8,000 W	ซีดีความสามารถทำความ เย็น 8,001 W ถึง 12,000 W
แบบไม่แยกส่วน	2.82	2.53
แบบแยกส่วน	2.82	2.82

การไฟฟ้าฝ่ายผลิต (กฟผ.)

โครงการฉลากเบอร์ 5 ได้ปฏิบัติการตามเกณฑ์ดังกล่าว โดยได้มีการทดสอบและกำหนดค่าจากสถาบันไฟฟ้า และอิเล็กทรอนิกส์(สฟอ.)

ตารางที่ 2.3 ตารางค่ามาตรฐานเครื่องปรับอากาศแบบแยกส่วน

สำหรับเครื่องขนาดไม่เกิน 8,000 W (27,296 Btu/hr)

ระดับประสิทธิภาพ	อัตราส่วนประสิทธิภาพพลังงาน (EER)
เบอร์ 5	มากกว่าหรือเท่ากับ 11.60
เบอร์ 4	มากกว่าหรือเท่ากับ 11.00 – น้อยกว่า 11.59
เบอร์ 3	มากกว่าหรือเท่ากับ 10.60 – น้อยกว่า 11.00

ตารางที่ 2.4 ตารางค่ามาตรฐานเครื่องปรับอากาศแบบแยกส่วน

สำหรับเครื่องขนาดมากกว่า 8,000 W (27,296 Btu/hr)

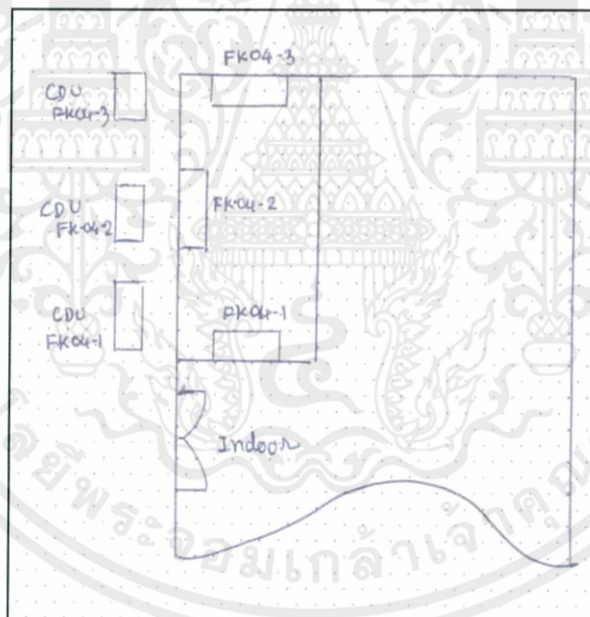
ระดับประสิทธิภาพ	อัตราส่วนประสิทธิภาพพลังงาน (EER)
เบอร์ 5	มากกว่าหรือเท่ากับ 11.00
เบอร์ 4	มากกว่าหรือเท่ากับ 10.60 – น้อยกว่า 10.99
เบอร์ 3	มากกว่าหรือเท่ากับ 9.60 – น้อยกว่า 10.59

บทที่ 3

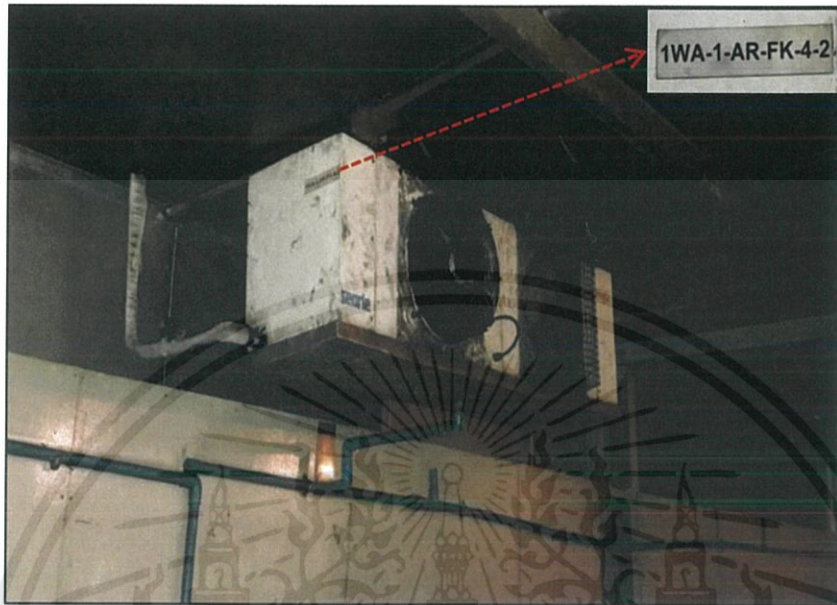
แนวทางการสำรวจและการเก็บข้อมูลวิเคราะห์ประสิทธิภาพ

3.1 ข้อมูลเบื้องต้นที่ต้องทราบ

- 1.ขนาดพิกัดการทำความร้อน (Btu/hr , kcal/hr , kW, TR)
- 2.ขนาดกำลังไฟฟ้าของเครื่องคอมเพรสเซอร์ (kW)
- 3.ชั่วโมงการทำงาน
- 4.อายุการใช้งาน
- 5.สถานที่ใช้งาน
- 6.ยี่ห้อ , รุ่น



รูปที่ 3.1 Layout Refrigeration room at warehouse A



รูปที่ 3.2 แฟนคอยล์ยูนิต FK-4-2



รูปที่ 3.3 คอนเดนเซอร์ยูนิต FK-4-2

ตารางที่ 3.1 ข้อมูลเบื้องต้นของระบบทำความเย็น

หัวข้อ	รหัสเครื่องจักร		
	FK4-01	FK4-02	FK4-03
ขนาดพิกัดการทำงานทำความเย็น	14,700 BTU	14,700 BTU	14,700 BTU
ขนาดกำลังไฟฟ้าของเครื่องคอมเพรสเซอร์	3.12 KW	3.12 KW	3.12 KW
ชั่วโมงการทำงาน	24 Hr	24 Hr	24 Hr
อายุการใช้งาน	>25 ปี	>25 ปี	>25 ปี
สถานที่ใช้งาน	warehouse A	warehouse A	warehouse A
ยี่ห้อ, รุ่น	bitzer open type IV	bitzer open type IV	bitzer open type IV

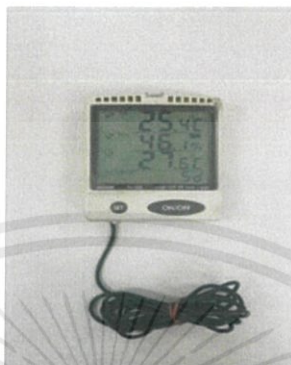
3.2 เครื่องมือวัดและอุปกรณ์ที่ต้องใช้

1. เครื่องวัดความเร็วลม (Anemometer)



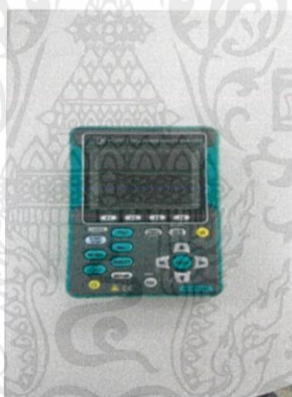
รูปที่ 3.4 เครื่องวัดความเร็วลม (Anemometer)

2. เครื่องวัดอุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศ (Thermometer และ Hygrometer)



รูปที่ 3.5 เครื่องวัดอุณหภูมิ (Thermometer)

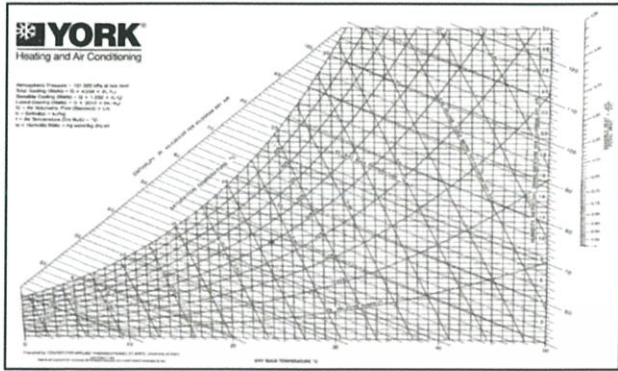
3. เครื่องวัดกำลังไฟฟ้า (Power Meter)



รูปที่ 3.6 เครื่องวัดกำลังไฟฟ้า (Power Meter)

4. ตลับเมตร

5. แผนภูมิไซโครเมตริก (Psychrometric Chart)/ เว็บไซต์สำหรับการคำนวณค่าเอนทาลปี (Enthalpy)



Not secure | www.sugartech.co.za/psychru/index.php

The Sugar Engineers

Home | About us | News | Prices | Engineering Guides | Rapid Design | Material Properties | Whats New | Factories | Links

Psychrometric Calculations

The formulations used here to calculate moist air properties are based on perfect gas relations published in 1989 ASHRAE accurate. Nevertheless, it is strongly recommended that you to compare the results calculated by this worksheet with a psych so you should use reasonable input values.

Inputs			Outputs		
Unit Chosen:	<input checked="" type="radio"/> SI		<input type="radio"/> IP		
Parameter Name	Value	Unit	Parameter Name	Value	Unit
Dry Bulb Temp.:	25	C	Atmospheric Press.		bar
Wet Bulb Temp.:	20	C	Sat. Vapor Press.		mbar
Relat. Humidity:	50	%	Partial Vapor Press.		kg/kg
Dew Point Temp	10	C	Humidity Ratio		kJ/kg
Altitude	0.0	m	Enthalpy		m ³ /kg
			Specific Volume		

Calculate

Expert Engineering Advice
You may want some expert engineering advice on [Spray Ponds](#) or on [Cooling Towers](#), if so please feel free to [contact us](#).

รูปที่ 3.7 และ 3.8 แผนภูมิไซโครเมตริก และเว็บไซต์สำหรับการคำนวณค่าเอนทาลปี

3.3 ขั้นตอนการตรวจวัด

1. วัดขนาดความกว้างและความยาวของช่องลมกลับด้วยตลับเมตร เพื่อใช้คำนวณหาขนาดพื้นที่หน้าตัด
2. วัดอุณหภูมิ (° C) และความชื้นสัมพัทธ์ (%RH) ของอากาศทางด้านลมกลับ (Return Air) โดยใช้ เครื่องวัดอุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศ
3. วัดอุณหภูมิ (° C) และความชื้นสัมพัทธ์ (%RH) ของอากาศทางด้านลมจ่าย (Supply Air) โดยใช้ เครื่องวัดอุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศ



รูปที่ 3.9 ตรวจวัดอุณหภูมิ (° C) และความชื้นสัมพัทธ์ (%RH) ของอากาศทางด้านลมจ่าย

4. วัดความเร็วของลมที่ผ่านเข้าทางด้านช่องลมกลับ (V) โดยใช้เครื่องวัดความเร็วลม และควรทำการวัด หลายๆจุดบนหน้าตัดของช่องลมกลับ (อย่างน้อย 3 จุด) เพื่อคำนวณผลเป็นค่าความเร็วลมเฉลี่ย ทั้งนี้เหตุผลในการ เลือกวัดค่าดังกล่าวทางด้านลมกลับแทนที่จะเป็นด้านลมจ่าย ประกอบด้วย - ด้านลมกลับมีขนาดพื้นที่หน้าตัดที่ใหญ่กว่าด้านลมจ่าย ทำให้การไหลของลมมีลักษณะแบบราบเรียบ (Laminar Flow) และความเร็วของลมที่วัดได้จะมีค่าที่

แน่นอนและไม่เปลี่ยนแปลงมากนักเมื่อเทียบกับด้านลมจ่ายที่เป็นแบบการไหลปั่นป่วน (Turbulent Flow) - ทิศทางของลมกลับมีทิศทางที่แน่นอนคือตั้งฉากกับพื้นที่หน้าตัด ซึ่งต่างจากด้านลมจ่ายที่ทิศทางไม่แน่นอน ขึ้นอยู่กับว่าผู้ใช้งานจะปรับในทิศทางใด ทำให้ค่าที่วัดได้มีความผิดพลาดได้ค่อนข้างมาก



รูปที่ 3.10 วัดความเร็วของลมที่ผ่านเข้าทางด้านช่องลมจ่าย (V)

5. วัดกำลังไฟรวมที่ใช้ของเครื่องปรับอากาศในช่วงที่คอมเพรสเซอร์ทำงาน โดยใช้เครื่องวัดกำลังไฟฟ้า (Power Meter)



รูปที่ 3.11 การตรวจวัดกำลังไฟฟ้า บริเวณโกดังเก็บของเอ

ข้อควรระวัง

1 ในการวัดค่าอุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์ทั้งด้านลมกลับและลมจ่าย ในเวลาเดียวกัน กับการทำงานของคอมเพรสเซอร์

- 2 ในขณะที่ตรวจวัดให้ปรับความเร็วลมของ Fan Coil Unit สูงสุดตามพิกัด
- 3 ปรับ Set Point ที่ 24-25 C

ตารางที่ 3.2 ตัวอย่างบันทึกผลการตรวจวัด

รายการ		สัญลักษณ์	ข้อมูล
อากาศด้านจ่าย	อุณหภูมิ(°C)	ts	
	%RH	%RH	
	Enthalpy Supply	Hs	
อากาศด้านกลับ	อุณหภูมิ(°C)	tr	
	%RH	%RH	
	Enthalpy Supply	Hr	
	พื้นที่หน้าตัดคอยล์เย็น(m ²)	A	
	ความเร็วลม	V	
	อัตราการไหล	CMM	
ไฟฟ้า	V	-	
	Amp	-	
	KW	-	
	P.F.	-	
cooling capacity		TR	
สมรรถนะการทำความเย็น CHP		KW/TR	
ERR		BTU/hr/W	

3.4 การหาค่าสมรรถนะขั้นต่ำ (COP)

ข้อมูลเบื้องต้นที่ได้จากการอนุรักษ์วัดค่าตัวแปรต่างๆของระบบทำความเย็น Fk-4-1

-กำลังไฟฟ้าที่คอมเพรสเซอร์ใช้จริงเท่ากับ 3.45 kW

-ความเร็วลมกลับเฉลี่ยเท่ากับ 3.13 m/s

-อุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศทางด้านลมกลับเท่ากับ 5 °C , 90 %RH

-อุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศทางด้านลมจ่ายเท่ากับ 3 °C , 80 %RH

วิธีการคำนวณ

1. คำนวณหา CMM

$$\begin{aligned} \text{CMM} &= 60 \times 3.13 \text{ m/s} \times (1.8 \times 0.4) \text{ m}^2 \\ &= 133.61 \text{ m}^3/\text{min} \end{aligned}$$

2. แผนภูมิไซโครเมตริกสามารถเปิดหาค่าเอนทัลปีได้ดังนี้

$$H_r = 15.8 \text{ kJ/kg dry air}$$

$$H_s = 13.61 \text{ kJ/kg dry air}$$

3. คำนวณหาสมรรถนะการทำความเย็น

$$\begin{aligned} \text{TR} &= 5.707 \times 10^{-3} \times 133.61 \text{ m}^3/\text{min} \times (15.8 - 13.61) \text{ kJ/kg dry air} \\ &= 1.67 \text{ TR} \end{aligned}$$

4. คำนวณหาสมรรถนะการทำความเย็น

$$\begin{aligned} \text{kW/TR} &= 3.45 \text{ kW} / (1.67 \text{ TR}) \\ &= 2.029 \text{ kW/TR} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{หรือ EER} &= 12 / 2.029 \text{ kW/TR} \\ &= 5.914 \text{ BTU/hr/W} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{หรือ COP} &= (5.914 \text{ BTU/hr/W}) / 3.412 \\ &= 1.702 \text{ W/W} \end{aligned}$$

ค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ เท่ากับ 1.702 วัดต์/วัดต์

ข้อมูลเบื้องต้นที่ได้จากการอนุรักษ์วัดค่าตัวแปรต่างๆของระบบทำความเย็น Fk-4-2

-กำลังไฟฟ้าที่คอมเพรสเซอร์ใช้จริงเท่ากับ 3.32 kW

-ความเร็วลมกลับเฉลี่ยเท่ากับ 4.314 m/s

-อุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศทางด้านลมกลับเท่ากับ 4.8 °C , 91 %RH

-อุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศทางด้านลมจ่ายเท่ากับ 3.4 °C , 83 %RH

วิธีการคำนวณ

1.คำนวณหา CMM

$$\begin{aligned} \text{CMM} &= 60 \times 4.314 \text{ m/s} \times (1.8 \times 0.4) \text{ m}^2 \\ &= 186.39 \text{ m}^3/\text{min} \end{aligned}$$

2.แผนภูมิไซโครเมตริกสามารถเปิดหาค่าเอนทัลปีได้ดังนี้

$$\text{Hr} = 15.93 \text{ kJ/kg dry air}$$

$$\text{Hs} = 14.44 \text{ kJ/kg dry air}$$

3.คำนวณหาสมรรถนะการทำความเย็น

$$\begin{aligned} \text{TR} &= 5.707 \times 10^{-3} \times 186.39 \text{ m}^3/\text{min} \times (15.93-14.44) \text{ kJ/kg dry air} \\ &= 1.585 \text{ TR} \end{aligned}$$

4.คำนวณหาสมรรถนะการทำความเย็น

$$\begin{aligned} \text{kW/TR} &= 3.32 \text{ kW} / (1.585 \text{ TR}) \\ &= 2.094 \text{ kW/TR} \end{aligned}$$

$$\text{หรือ EER} = 12 / 2.094 \text{ kW/TR}$$

$$= 5.730 \text{ BTU/hr/W}$$

$$\text{หรือ COP} = (5.730 \text{ BTU/hr/W}) / 3.412$$

$$= 1.679 \text{ W/W}$$

ค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ เท่ากับ 1.679 วัตต์/วัตต์

ข้อมูลเบื้องต้นที่ได้จากการอนุรักษ์วัดค่าตัวแปรต่างๆของระบบทำความเย็น Fk-4-3

-กำลังไฟฟ้าที่คอมเพรสเซอร์ใช้จริงเท่ากับ 3.38 kW

-ความเร็วลมกลับเฉลี่ยเท่ากับ 4.46 m/s

-อุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศทางด้านลมกลับเท่ากับ 4.2 ° C , 92 %RH

-อุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศทางด้านลมจ่ายเท่ากับ 5.6 ° C , 84 %RH

วิธีการคำนวณ

1.คำนวณหา CMM

$$\begin{aligned} \text{CMM} &= 60 \times 4.46 \text{ m/s} \times (1.8 \times 0.4) \text{ m}^2 \\ &= 192.98 \text{ m}^3/\text{min} \end{aligned}$$

2.แผนภูมิไซโครเมตริกสามารถเปิดหาค่าเอนทัลปีได้ดังนี้

$$\text{Hr} = 17.5 \text{ kJ/kg dry air}$$

$$\text{Hs} = 16.02 \text{ kJ/kg dry air}$$

3.คำนวณหาสมรรถนะการทำความเย็น

$$\begin{aligned} \text{TR} &= 5.707 \times 10^{-3} \times 192.98 \text{ m}^3/\text{min} \times (17.5-16.02) \text{ kJ/kg dry air} \\ &= 1.63 \text{ TR} \end{aligned}$$

4.คำนวณหาสมรรถนะการทำความเย็น

$$\begin{aligned} \text{kW/TR} &= 3.38 \text{ kW} / (1.63 \text{ TR}) \\ &= 2.073 \text{ kW/TR} \end{aligned}$$

$$\text{หรือ EER} = 12 / 2.073 \text{ kW/TR}$$

$$= 5.788 \text{ BTU/hr/W}$$

$$\text{หรือ COP} = (5.788 \text{ BTU/hr/W}) / 3.412$$

$$= 1.696 \text{ W/W}$$

ค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ เท่ากับ 1.696 วัตต์/วัตต์

บทที่ 4 ผลการวิจัย

ผู้จัดทำได้ดำเนินการตรวจวัดประสิทธิภาพของระบบทำความเย็นที่บริษัท สยามเคมีคอล อินดัสตรี จำกัด บริเวณโกดังเก็บสินค้าเอ ณ ช่วงวันที่ 29 สิงหาคม พ.ศ. 2561 ถึง วันที่ 21 กันยายน พ.ศ. 2561 ได้ดังนี้

4.1 ผลการวิจัยเครื่องทำความเย็น 5 องศาเซลเซียส

ตารางที่ 4.1 แสดงผลการบันทึกระบบทำความเย็นของ FK-4-1

รายการ		สัญลักษณ์	ข้อมูล
อากาศด้านจ่าย	อุณหภูมิ(°C)	ts	3
	%RH	%RH	80
	Enthalpy Supply	Hs	13.56
อากาศด้านกลับ	อุณหภูมิ(°C)	tr	5
	%RH	%RH	90
	Enthalpy Return	Hr	13.61
	พื้นที่หน้าตัดคอยล์เย็น(m ²)	A	0.72
	ความเร็วลม	V	3.13
	อัตราการไหล	CMM	135.21
ไฟฟ้า	V	-	220
	Amp	-	10.5
	KW	-	3.45
	P.F.	-	0.86
cooling capacity		TR	1.67
สมรรถนะการทำความเย็น CHP		KW/TR	2.029
ERR		BTU/hr/W	5.914
COP		W/W	1.702

ตารางที่ 4.2 แสดงผลการบันทึกระบบทำความเย็นของ FK-4-2

รายการ		สัญลักษณ์	ข้อมูล
อากาศด้านจ่าย	อุณหภูมิ(°c)	ts	3.4
	%RH	%RH	83
	Enthalpy Supply	Hs	14.44
อากาศด้านกลับ	อุณหภูมิ(°c)	tr	4.8
	%RH	%RH	91
	Enthalpy Supply	Hr	15.93
	พื้นที่หน้าตัดคอยล์เย็น(m ²)	A	0.72
	ความเร็วลม	V	4.31
	อัตราการไหล	CMM	186.39
ไฟฟ้า	V	-	220
	Amp	-	9.36
	KW	-	3.32
	P.F.	-	0.93
cooling capacity		TR	1.58
สมรรถนะการทำความเย็น CHP		KW/TR	2.094
ERR		BTU/hr/W	5.73
COP		W/W	1.679

ตารางที่ 4.3 แสดงผลการบันทึกระบบทำความเย็นของ FK-4-3

รายการ		สัญลักษณ์	ข้อมูล
อากาศด้านจ่าย	อุณหภูมิ(°c)	ts	5.6
	%RH	%RH	84
	Enthalpy Supply	Hs	16.02
อากาศด้านกลับ	อุณหภูมิ(°c)	tr	4.2
	%RH	%RH	92
	Enthalpy Supply	Hr	17.5
	พื้นที่หน้าตัดคอยล์เย็น(m ²)	A	0.72
	ความเร็วลม	V	4.46
	อัตราการไหล	CMM	192.67
ไฟฟ้า	V	-	220
	Amp	-	9.96
	KW	-	3.38
	P.F.	-	0.89
cooling capacity		TR	1.63
สมรรถนะการทำความเย็น CHP		KW/TR	2.073
ERR		BTU/hr/W	5.788
COP		W/W	1.696

ตารางที่ 4.4 เปรียบเทียบระหว่างระบบทำความเย็นประเภทเดิม(IV)กับการติดตั้งประเภทใหม่ (Ecolite)

หัวข้อ	ประเภทเดิม(IV)	ประเภทใหม่ (Ecolite)
ประเภทของคอนเดนเซอร์	V-Belt	Internal motor
COP	1.747	2.363
ชนิดสารทำความเย็น	R-22	R-134A

4.2 วิเคราะห์ผลการวิจัย

จากข้อมูลข้างต้นพบว่า ความเร็วลมของแฟนคอยล์ FK4-1 FK4-2 FK4-3 เท่ากับ 3.13 , 4.41 , 4.46 เมตรต่อวินาทีตามลำดับ มีอาจมีความคาดเคลื่อนเล็กน้อยเนื่องจากไม่สามารถควบคุมความดันบรรยากาศของห้องในขณะที่ทำการเก็บค่าแต่ละครั้งได้ แต่ค่าที่ทางผู้จัดทำได้ทำการตรวจสอบยังสามารถใช้ในการคำนวณค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ COP ได้ และค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ COP ของ FK4-1 FK4-2 FK4-3 เท่ากับ 1.702 , 1.679 , 1.696 เฉลี่ยเท่ากับ 1.692 วัดตัดต่อวัดตัด เมื่อทำการเปรียบเทียบกับระบบทำความเย็นประเภทใหม่ที่มีค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ COP เท่ากับ 2.363 วัดตัดต่อวัดตัดพบว่ามากกว่าระบบทำความเย็นแบบเก่าถึง $(2.363-1.692)/1.692 * 100\%$ เท่ากับ 39.64%

เนื่องจากในอนาคตสารทำความเย็น R-22 ที่มีส่วนประกอบของสาร CFC จะถูกงดใช้ในโรงงานอุตสาหกรรมไทย แต่ระบบทำความเย็นแบบเดิม(IV)ไม่รองรับสารทำความเย็นแบบอื่นได้ จึงต้องเปลี่ยนระบบทำความเย็นแบบใหม่ที่สามารถใช้สารทำความเย็น R-134A แทนที่ R-22 นอกจากนี้ระบบทำความเย็นแบบใหม่มีการเปลี่ยนประเภทของคอนเดนเซอร์ยูนิท จากการใช้สายพานแบบเก่าซึ่งมีค่าใช้จ่ายในการซ่อมบำรุงเยอะเปลี่ยนเป็นแบบการใช้มอเตอร์ภายในคอนเดนเซอร์แทน จึงสามารถช่วยทางบริษัทลดค่าใช้จ่ายด้านการซ่อมบำรุงได้

บทที่ 5

สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ

จากผลการวิจัยบทที่ผ่านมาเกี่ยวกับผลการตรวจวัดประสิทธิภาพของระบบทำความเย็นและปัญหาของระบบทำความเย็นที่บริษัท สยามเคมีคอล อินดัสตรี จำกัด ซึ่งในบทที่ 5 นี้จะได้นำเสนอผลสรุปของงานวิจัยดังกล่าว โดยแบ่งการนำเสนอ ดังนี้

5.1 สรุปผลการวิจัย

5.2 ข้อเสนอแนะสำหรับงานวิจัยในอนาคต □□

5.1 สรุปผลการวิจัย

5.1.1 ค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ COP ของเครื่องทำความเย็น FK-4-1 FK-4-2 FK-4-3 เท่ากับ 1.702, 1.679, 1.692 ตามลำดับ ซึ่งเมื่อนำมาเฉลี่ยจะมีค่าเท่ากับ 1.692 และเมื่อเปรียบเทียบกับเครื่องทำความเย็นแบบ Ecolite ซึ่งมีค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ COP เท่ากับ 2.363 จะพบว่า มีค่าสัมประสิทธิ์สมรรถนะ COP เพิ่มขึ้นถึง 39.64%

5.1.2 เครื่องทำความเย็นแบบ Ecolite สามารถใช้สารทำความเย็น R-134A ได้ และในอนาคตสารทำความเย็น R-22 ที่เครื่องทำความเย็นแบบ IV จะไม่สามารถใช้ในโรงงานอุตสาหกรรมในไทยได้ เนื่องจากมีสาร CFC ที่ไม่เป็นมิตรต่อสิ่งแวดล้อม

5.1.3 เครื่องทำความเย็นแบบ Ecolite มีการใช้มอเตอร์ภายใน แทนที่การใช้สายพานแบบเก่าจะสามารถช่วยลดค่าใช้จ่ายด้านการซ่อมบำรุงในส่วนนี้ได้

5.2 ข้อเสนอแนะ

5.2.1 ในขณะที่นำสินค้าเข้าออกควรใช้เวลาในการเปิดประตูค้างไว้ไม่เกิน 10 นาที เพื่อให้การทำงานของคอมเพรสเซอร์ทั้ง 3 ไม่ถูกใช้งานหนักจนเกินไป

5.2.2 ไม่ควรเปิดไฟภายในห้องทำความเย็นเมื่อไม่จำเป็นเนื่องจากจะเกิดความร้อนและเป็นการเพิ่มภาระให้เครื่องทำความเย็นและสิ้นเปลืองค่าใช้จ่ายทางด้านพลังงานไฟฟ้า



เอกสารอ้างอิง

- 1.สมศักดิ์ สุโมทยกุล.(2559).เครื่องทำความเย็นและเครื่องปรับอากาศ,พิมพ์ครั้งที่ 2,สำนักพิมพ์ ซีเอ็ดยูเคชั่น จำกัด(มหาชน), กรุงเทพฯ,552 หน้า [1]
- 2.Wayne Jayes.(1989).Psychrometric Calculations.สืบค้นเมื่อ 26 กันยายน 2561 จาก <http://www.sugartech.co.za/psychro/index.php> [2]
- 3.บริษัท หาญ เอ็นจิเนียริ่ง โซลูชั่นส์ จำกัด (มหาชน).หลักการทำความเย็น.สืบค้นเมื่อ 10 กันยายน 2561 จาก <https://www.harn.co.th/th/articles/refrigerant-in-refrigeration-system/> [3]
- 4.กรมพัฒนาพลังงานทดแทนและอนุรักษ์พลังงาน กระทรวงพลังงาน , คู่มือการใช้อุปกรณ์อย่างมีประสิทธิภาพ หมายเลข 10 : การประหยัดพลังงานในระบบทำความเย็น The Economic Use of Refrigeration Plant[4]
- 5.วันชัย ริจิรวนิช.(2551) การศึกษาการทำงานหลักการและกรณีศึกษา. พิมพ์ครั้งที่6, กรุงเทพมหานคร:โรงพิมพ์ แห่ง จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย[5]

ภาคผนวก

ค่าใช้จ่ายด้านบำรุงรักษาตั้งแต่ปี 2007 จนถึง 2018 ของ FK4-1

ใบประวัติแอร์					
เครื่องปรับอากาศหมายเลข	1WA-1-AR-FK-1	BRAND	SEARLE	สถานที่ติดตั้ง	Warehouse A
		CAPACITY	14,700 BTU [4.31KW]		
วันที่	หมายเลขงาน	ราคาซ่อม	รายละเอียดการซ่อม		
8/16/2007	820008809	5,300.00	ซ่อมคอมเพรสเซอร์		
7/19/2007	820008809	39000.00	แมกเนติกคอล์ยคอมเพรสเซอร์		
9/25/2007	820009178	300.00	เปลี่ยนสายพาน		
3/8/2008	820010074	6200.00	ซ่อมคอมเพรสเซอร์		
3/17/2009	820012184	12250.00	เปลี่ยนแมกเนติกคอล์ย		
10/13/2009	820012892	7,250.00	ซ่อมคอมเพรสเซอร์		
2/27/2010	820013927	9,000.00	Overhaul Compressor		
2/9/2010	820014784	3,450.00	ซ่อมคอล์ยพัน		
12/18/2011	820007569	5,850.00	ซ่อมคอมเพรสเซอร์		
4/7/2011	1820000302	9,500.00	บุชส์คอล์ยและปรับกับคอมเพรสเซอร์ใหม่		
5/12/2012	1820001516	15500.00	Overhaul Compressor		
4/17/2014	WO14-00387	48350.00	เปลี่ยน Compressor ใหม่ น้ำยา R-22 (7kg)		
Install before 2003					

ค่าใช้จ่ายด้านบำรุงรักษาตั้งแต่ปี 2007 จนถึง 2018 ของ FK4-2

ใบประวัติแอร์					
เครื่องปรับอากาศหมายเลข	1WA-1-FK-2	BRAND	SEARLE	สถานที่ติดตั้ง	Warehouse A
		CAPACITY	14,700 BTU[4.31KW]		
วันที่	หมายเลขงาน	ราคาซ่อม	รายละเอียดการซ่อม		
4/20/2006	820006235	45500.00	เปลี่ยนคอมเพรสเซอร์		
7/19/2007	820008809	39000.00	เปลี่ยนแมกเนติกคอล์ยคอมเพรสเซอร์		
7/24/2007	820008840	600.00	เปลี่ยนสายพาน เบอร์ B-68 2เส้น		
9/18/2008	820011137	3750.00	ซ่อมรีเลย์คอมเพรสเซอร์		
9/16/2008	820011137	3750.00	ซ่อมรีเลย์คอมเพรสเซอร์		
3/3/2009	820011986	3200.00	เปลี่ยนใบพัดคอมเพรสเซอร์รุ่นใหม่		
2/27/2010	820013928	600.00	เปลี่ยนสายพาน เบอร์ B-68 2เส้น		
6/29/2012	1820001638	5000.00	เปลี่ยน Tempcontroller		
8/28/2013	MT-313	3000.00	Equipment weld[300], Nitrogen[500], dryer[350], Refrigerant no.22[10 kg][1850]		
8/19/2015	WO15-00929	4500.00	เปลี่ยนExpansion valve[4500] R-22=2kg[370]		
7/28/2016	WO16-00785		เปลี่ยนสายพาน No. B 68 2เส้น		
11/4/2017	WO17-01208	7000.00	Repair bush shaft pulay, oil seal R-22[5 kg]		
5/2/2017	WO17-00477	14000	Repair compressor Oil seal bush leak		
5/2/2017	WO17-00658	4000	Repair tube R-22 FCU leak		
1/25/2018	WO17-01331	6200.00	Replace Motor fcu No. 1		
Install before 2003					

ค่าใช้จ่ายด้านบำรุงรักษาตั้งแต่ปี 2007 จนถึง 2018 ของ FK4-3

ใบประวัติแอร์					
เครื่องปรับอากาศหมายเลข	1WA-1-AR-FK-4-3	BRAND	SEARLE	สถานที่ติดตั้ง	Warehouse A
		CAPACITY	14,700 BTU [4.31KW]		
วันที่	หมายเลขงาน	ราคาซ่อม	รายละเอียดการซ่อม		
1/19/2006	820005773	2,800.00	ซ่อมฟรี คอยล์ร้อน 1 ชุด		
3/14/2007	820008153	1,500.00	ซ่อมมอลเตอร์คอยล์เย็น 1 ชุด		
14/3/2007	820008153	1500.00	ซ่อมมอลเตอร์คอยล์เย็นตัวที่ 2		
19/7/2007	820008809	39000.00	เปลี่ยนแก๊สคอยล์ร้อนคอนเดนซิ่งชนิด		
17/4/2009	820011830	11,250.00	ซ่อม Compressor overhaul 1 ชุด อุปกรณ์ติดตั้ง		
5/1/2010	820013649	4000.00	ซ่อมคอมเพรสเซอร์		
17/1/2010	820013649	4,000.00	ซ่อม Compressor กิ่งงูขนาด 1 ชุด อุปกรณ์ติดตั้ง		
8/9/2010	820014615	6,500.00	ซ่อม Compressor เปลี่ยนแก๊สคอมเพรสเซอร์ กิ่งงู ขนาด 1 ชุด อุปกรณ์ติดตั้ง 1 ชุด		
3/30/2011	-	-	ซ่อม Compressor via low ,high switch แยกขั้วชุด อุปกรณ์ติดตั้ง 1 ชุด		
10/15/2011	1820000461	96000.00	เปลี่ยนพันลวดลัดเย็นใหม่[56000]เปลี่ยนคอมเพรสเซอร์ใหม่[40000]		
8/9/2010	820014615	6500.00	ซ่อมคอมเพรสเซอร์		
6/20/2012	1820001501	6350.00	เปลี่ยนเกา Low เกา High ซ่อมรีเลย์คอนเดนซิ่ง Unit		
2/26/2014	100386861	5000.00	เปลี่ยน Tempcontroller ใหม่		
11/4/2017	WO17-01208	7000.00	Repair Compressor		
11/6/2018	WO18-00808	5800.00	Repair Compressor		
Install before 2003					

ประวัติผู้เขียน



ชื่อ-นามสกุล	นายนัทพงศ์ พัฒนะดำรงชัย
วัน เดือน ปี เกิด	วันอังคารที่ 18 เดือนกุมภาพันธ์ พ.ศ.2540
ที่อยู่	บ้านเลขที่110/21-22 ถ.พระองค์ดำ ต.ในเมือง อ.เมือง จ.พิษณุโลก 65000
ประวัติการศึกษา	
พ.ศ.2547	สำเร็จการศึกษาระดับชั้นอนุบาล จากโรงเรียนสาธิตมหาวิทยาลัยราชภัฏพิบูลสงคราม จังหวัดพิษณุโลก
พ.ศ.2552	สำเร็จการศึกษาระดับชั้นประถมศึกษา จากโรงเรียนสาธิตมหาวิทยาลัยราชภัฏพิบูล สงคราม จังหวัดพิษณุโลก
พ.ศ.2555	สำเร็จการศึกษาระดับชั้นมัธยมศึกษาตอนต้น จากโรงเรียนพิษณุโลกพิทยาคม จังหวัดพิษณุโลก
พ.ศ.2558	สำเร็จการศึกษาระดับชั้นมัธยมศึกษาตอนปลาย จากโรงเรียนพิษณุโลกพิทยาคม จังหวัดพิษณุโลก
พ.ศ.2561	กำลังศึกษาระดับปริญญาตรี ภาควิชาวิศวกรรมไฟฟ้า คณะวิศวกรรมศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง