

การเพิ่มประสิทธิภาพในการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากการนำเข้าจากต่างประเทศ
และการผลิตเป็นก๊าซ LPG ให้ทันต่อความต้องการใช้ภายในประเทศ

ศูนย์วิจัยและพัฒนาเคมีและเคมีภัณฑ์

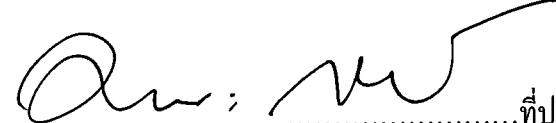
งานนิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิชาการจัดการโลจิสติกส์และโซ่อุปทาน
คณะโลจิสติกส์ มหาวิทยาลัยบูรพา

เดือนมกราคม 2558

ศูนย์วิจัยและพัฒนาเคมีและเคมีภัณฑ์

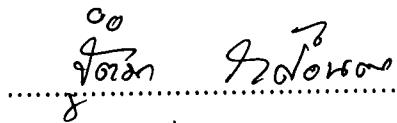
อาจารย์ผู้ควบคุมงานนิพนธ์และคณะกรรมการสอบปากเปล่างานนิพนธ์ ได้พิจารณา
งานนิพนธ์ของ สุรศิทธิ์ จำเนียรศรี ฉบับนี้แล้ว เห็นสมควรรับเป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตาม
หลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาการจัดการ โลจิสติกส์และโซ่อุปทาน
ของมหาวิทยาลัยบูรพาได้

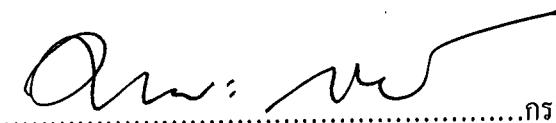
อาจารย์ผู้ควบคุมงานนิพนธ์


.....ที่ปรึกษาหลัก

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.มานะ เชาวรัตน์)

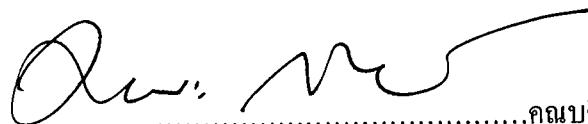
คณะกรรมการสอบปากเปล่า


.....ประธานกรรมการ
(ดร. สุติมา วงศ์อินดา)


.....กรรมการ

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.มานะ เชาวรัตน์)

คณะโลจิสติกส์อนุมัติให้รับงานนิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตร
ปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาการจัดการ โลจิสติกส์และโซ่อุปทาน
ของมหาวิทยาลัยบูรพา


.....คณบดีคณะโลจิสติกส์

(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.มานะ เชาวรัตน์)

วันที่ 13 เดือน กันยายน พ.ศ. 2558

54920377: สาขาวิชา: การจัดการโลจิสติกส์และโซ่อุปทาน; วท.ม. (การจัดการโลจิสติกส์และโซ่อุปทาน)
คำสำคัญ: เพิ่มประสิทธิภาพการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated / เพิ่มประสิทธิภาพการผลิตก๊าซ LPG

ผู้อธิบาย: กรณีศึกษา การเพิ่มประสิทธิภาพการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากการนำเข้าจากต่างประเทศ และการผลิตก๊าซ LPG ให้ทันต่อความต้องการในประเทศไทย (A CASE STUDY OF "INCREASES EFFICIENCY C3 AND C4 REFRIGERATED IMPORT FROM ABROAD AND PRODUCTION GAS LPG TO MEETING WITH DOMESTIC DEMAND) อาจารย์ผู้ควบคุมงานนิพนธ์: สุติมา วงศ์อินดา, Ph.D. 95 หน้า. ปี พ.ศ. 2558.

คลังก๊าซเชาปอยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน) ทำหน้าที่ปฏิบัติการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated, ผลิตเป็นก๊าซ LPG และจ่ายก๊าซ LPG ให้ลูกค้าในประเทศไทย โดยมีเป้าหมายในการผลิตก๊าซ LPG ให้ได้ 100,000 ตัน/เดือน

จากการศึกษาสภาพเครื่องจักร, ถังเก็บก๊าซ LPG Sphere Tank และ LPG Refrigerated Tank, ระบบห่อรับ-จ่ายผลิตภัณฑ์ และท่าเทียบเรือ โดยได้นำ Flow Process Chart เข้ามายি�เคราะห์กระบวนการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated ขึ้นจากเรือ, ผลิตเป็นก๊าซ LPG และจ่ายก๊าซ LPG ลงเรือเรือให้ลูกค้า พบว่า สามารถรับก๊าซขึ้นจากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG ได้เพียง 53,311 ตันต่อเดือน เท่านั้นและยังจะต้องเสียค่า Demurrage เรืออีก 1 วันต่อเที่ยว คิดเป็นเงิน 40,000 USD/ Day คลังได้ทำการปรับปรุงแก้ไขโดยใช้หลักการกำจัด E(Eliminate), การรวมกระบวนการ C(Combine), การจัดเรียงใหม่ R(Rearrange), การทำให้ง่าย S(Simplify) และกำหนดทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไข โดยใช้ HOW HOW Analysis มาวิเคราะห์ทางเลือกแต่ละวิธี โดยมีข้อกำหนดในการพิจารณาทางเลือก เช่น ค่าใช้จ่าย, ระยะเวลาการปรับปรุงแก้ไข และผลที่คาดว่าจะได้รับ โดยทางเลือกที่ได้นำมาดำเนินการปรับปรุงแก้ไขคือ

1. ปรับปรุงระบบห่อท่อที่ใช้จ่ายก๊าซ LPG แบบ Pressurize ไปที่ Berth No. 1 ให้สามารถรับก๊าซ C3 และ C4 แบบ Pressurize ได้ โดยการนำห่อ LPG Rubber Hose มาใช้งาน

2. ปรับปรุงระบบห่อของภารถ่ายก๊าซ C3 และ C4 Refrigerated จากถัง Refrigerated Tank ไปเข้าถัง Sphere Tank ให้ได้พร้อมกัน โดยการตัดแยกห่อก๊าซ C3, C4 ออกจากกัน และใช้ปั๊ม 2 ตัว สูบถ่ายก๊าซแต่ละชนิดมาผสมพร้อมกัน

ผลการจากการแก้ไขตามทางเลือกที่ 2 วิธี ทำให้คลังสามารถรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากเรือรวมกันได้ 127,000 ตันต่อเดือน จึงทำให้รับก๊าซได้มากกว่าเป้าหมาย 27,000 ตันต่อเดือน และเมื่อเปรียบเทียบกับก่อนการแก้ไขปัจจุบันที่รับก๊าซได้เพียง 53,311 ตันต่อเดือน สามารถรับก๊าซได้มากกว่า 73,689 ตันต่อเดือน คิดเป็นเพิ่มขึ้นร้อยละ 138.22 นอกจากนี้ยังทำให้คลังไม่ต้องเสียค่า Demurrage ใน การสูบถ่ายก๊าซขึ้นจากเรือ

54920377: MAJOR: LOGISTICS AND SUPPLY CHAIN MANAGEMENT; M.Sc.
(LOGISTICS AND SUPPLY CHAIN MANAGEMENT)

KEYWORDS: INCREASES EFFICIENCY C3 AND C4 REFRIGERATED IMPORT
UNLOADING PROCESS/ INCREASES EFFICIENCY LPG BLENDING PROCESS
FROM BOTH PRODUCT

SURASIT CHAMNEANSI: A CASE STUDY OF INCREASES EFFICIENCY C3 AND C4
REFRIGERATED IMPORT FROM ABROAD AND PRODUCTION GAS LPG TO MEETING WITH
DOMESTIC DEMAND. ADVISOR: THITIMA WONGINTA, Ph.D. 95 P. 2015.

PTT's Kho Bo Ya LPG Terminal (KBY) which has responsibility to import C3 and C4 refrigerated product, blending LPG and distribute LPG to Thailand domestic customer at least 100,000 tons per month.

According to using flow process chart, which analyses whole process of KBY that include information of equipment, LPG spherical tank, C3 and C4 refrigerated tank, jetty facilities and pipeline loading/ unloading system, it revealed that KBY has capacity to loading import product and blending to LPG only 53,311 tons per month. Moreover, KBY has to pay demurrage charge for one day per shipment that cost 40,000 USD. There for KBY has to improve own process by using principle of ECRS (Eliminate, Combine, Rearrange and Simplify) and generate solution idea and decide by using How-How analysis base on many factors such as budget, period and scheduler and result.

There are two solutions that taken to improve are:

1. Modification unloading pressurize pipeline, which design for pressurizer's LPG product to berth no. 1, to loading pressurize of C3 and C4.
2. Modification pipeline transfer product form C3 and C4 refrigerated tank to sphere by separated both line and using two pump for transfer each product to blending process.

Result of improvements, KBY increases capacity to 127,000 tons per month (138.22%) and eliminate demurrage charge from loading shipment.

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	๑
สารบัญ	๙
สารบัญตาราง	๑๙
สารบัญภาพ	๘
บทที่	
1 บทนำ	1
ความสำคัญและที่มาของปัญหา	1
วัตถุประสงค์	2
ขอบเขตงานวิจัย	2
ผลประโยชน์ที่ได้รับ	2
นิยามศัพท์เฉพาะ	2
2 หลักทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	4
กําชปิโตรเลียมเหลว LPG	4
แหล่งที่มาของกําชปิโตรเลียมเหลว	4
การวิเคราะห์การปฏิบัติงานและการศึกษาเวลาในการทำงาน	15
การตรวจพิจารณา	32
งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	37
3 วิธีดำเนินงานวิจัย	40
ศึกษาสภาพพื้นที่ และ เครื่องจักรอุปกรณ์ ของคลัง	40
ศึกษาระบบท่อการรับ-จ่ายกําช LPG	48
กำหนดวิธีในการแก้ไขปัญหา โดยใช้หลัก ECRS	54
กำหนดทางเลือกในการไขปัญหา โดยใช้ HOW HOW Analysis	55
4 วิเคราะห์ข้อมูลและการวิจัย	56
การคัดเลือกโครงการและการดำเนินงาน	56
เป้าหมายโครงการ	57
วิเคราะห์ขีดความสามารถในการรับกําช C3/ C4 ก่อนทำโครงการ	59

สารบัญ (ต่อ)

บทที่	หน้า
วิเคราะห์กระบวนการผลสมกําชทั้ง 2 ชนิดให้เป็นกําช LPG	61
วิเคราะห์แนวทางแก้ไขปัญหา	63
ค้นหาทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไข โดยใช้ HOW HOW Analysis	64
วิเคราะห์ทางเดือกแต่ละทางเดือกที่จะใช้ในการแก้ไขปัญหา	65
การดำเนินปรับปรุงตามแนวทางที่ได้รับการคัดเลือก	72
การเปรียบเทียบกระบวนการหลังการปรับปรุง	74
ผลการปรับปรุงเพื่อจ่ายกําช LPG ทางท่อให้คลังกําชบ้านโรงไฟฟ้า	87
5 บทสรุปและข้อเสนอแนะ	89
สรุปผลการศึกษา	89
บรรณานุกรม	93
ประวัติย่อของผู้วิจัย.....	95

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
2-1 สัญลักษณ์ของแผนภูมิกระบวนการดำเนินงาน	17
2-2 การปรับปรุงด้วยหลักการของวิศวกรรมอุตสาหการ	32
2-3 รายละเอียดของหัว LPG Rubber Hose	36
4-1 การคัดเลือกหัวข้อปัญหาที่ค้นพบ และพิจารณาความจำที่ต้องแก้ไขปัญหา	56
4-2 ปริมาณการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากนำเข้าจากต่างประเทศในปี พ.ศ. 2556	87
4-3 ปริมาณการจ่ายก๊าซ LPG ทั้งทางเรือ และทางท่อให้คลัง ปตท. และลูกค้ามาตรา 7 ในปี พ.ศ. 2556.....	88

สารบัญภาพ

ภาพที่	หน้า
2-1 ผลิตน้ำมันแต่ละชนิดที่ถูกกลั่นออกมาจากหอกลั่นน้ำมัน	5
2-2 ผลิตก๊าซแต่ละชนิดที่ถูกแยกออกมาจากหอแยกก๊าซ	7
2-3 พันธะเคมีของสารไฮโดรคาร์บอนอิ่มตัวและไฮโดรคาร์บอนที่ไม่อิ่มตัว	8
2-4 แผนภูมิกระบวนการไหล	18
2-5 แผนภูมิกระบวนการไหลของกระบวนการทำงาน	19
2-6 รูปแบบการวิเคราะห์ปัญหาโดยใช้ Why Why Analysis.....	20
2-7 ตัวอย่างการวิเคราะห์ปัญหาโนลที่ไม่หมุนโดยใช้ Why Why Analysis.....	22
2-8 ตัวอย่างการวิเคราะห์ปัญหาโดยยึดกุณข้อเท็จจริง	23
2-9 ปัญหาทำไม่โนลที่ไม่หมุน	24
2-10 ตัวอย่างการวิเคราะห์ปัญหาโนลที่ไม่หมุนจากสภาพความเป็นจริง.....	25
2-11 ตัวอย่างการวิเคราะห์ปัญหาโนลที่ไม่หมุนจากการหลักการหรือทฤษฎี.....	26
2-12 วิธีการวิเคราะห์ปัญหาแบบ Why Why Analysis	27
2-13 วิธีการแก้ไขปัญหาแบบ How How Analysis	28
2-14 วิธีการแก้ไขปัญหาแบบ How How Analysis หลาย ๆ วิธี	29
2-15 LPG Rubber Hose	33
2-16 ส่วนประกอบแต่ละชิ้นของ LPG Rubber Hose	34
2-17 การใช้งาน LPG Rubber Hose	35
3-1 ภาพถ่ายทางอากาศถังเก็บผลิตภัณฑ์น้ำมันและก๊าซ LPG	41
3-2 ภาพถ่ายทางอากาศท่าเทียบเรือน้ำมันและก๊าซ LPG	42
3-3 ภาพถ่ายWarm Up Pump	43
3-4 ภาพถ่าย Transfer Air Heater	44
3-5 Boil off Compressor.....	45
3-6 Transfer Refrigerated Compressor System	45
3-7 ภาพถ่าย Tank to Sphere Transfer pump	46
3-8 ภาพถ่าย LPG Refrigerated Ship Loading Pump	47
3-9 LPG Ship Loading Pump	48
3-10 One line Diagram การรับ Unload เรือ Refrigerated Berth No. 1	49

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
3-11 One line Diagram การรับ Unload เรือ Refrigerated Berth No. 1 และระบบ Boil off Compressor และ Transfer Refrigerated Compressor System	50
3-12 One line Diagram การรับ Unload เรือ Refrigerated Berth No. 1 แบบ Pressurize เข้าถัง Sphere Tank	51
3-13 One line Diagram การ Transfer C4 จาก D-90911 มาเข้าถัง Sphere Tank D-90512-7	52
3-14 One line Diagram การ Transfer C3 จาก D-90910 มาเข้าถัง Sphere Tank D-90512-7 ...	53
4-1 ข้อมูล Demand และ Supply ก๊าซ LPG ของประเทศไทยในช่วงปี พ.ศ. 2551-2560.....	57
4-2 กระบวนการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากเรือเข้าถังเก็บทึ่ง Cold Tank และ Sphere Tank รวมทั้งเวลาในแต่ละกระบวนการก่อนทำการ.....	58
4-3 ปริมาณก๊าซ C3, C4 Refrigerated ที่รับได้จากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG ได้ต่อ 1 เดือน	62
4-4 การวิเคราะห์ปัญหาการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยใช้แผนภูมิกระบวนการไหล.....	63
4-5 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยใช้ HOW HOW Analysis	64
4-6 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยการเพิ่มท่อรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated เนื่องใหม่.....	66
4-7 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยการปรับปรุงท่อจ่ายก๊าซ LPG ลงเรือให้สามารถรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากเรือได้	67
4-8 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยการเพิ่ม Warm Up Pump อีก 1 ชุด.....	68
4-9 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยการเพิ่ม Transfer Pump อีก 1 ชุด	69
4-10 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยปรับปรุงระบบให้สามารถถ่ายก๊าซ C3, C4 ไปเข้าถัง Sphere Tank ได้พร้อมกัน.....	70

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
4-11 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยการสร้างถัง Cold Tank เพิ่มอย่างละ 1 ถัง.....	71
4-12 การคัดเลือกแนวทางการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG.....	72
4-13 การดำเนินการจัดหาท่อ Hose และติดตั้งท่อ Hose.....	73
4-14 เวลาการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG หลังการแก้ไขปัญหา	74
4-15 ปริมาณการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG ต่อ 1 เดือน หลังการแก้ไขปัญหา.....	75
4-16 ปริมาณการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG หลังการแก้ไขปัญหา เปรียบเทียบกับเป้าหมายและก่อนการแก้ไขปัญหา.....	76
4-17 การคัดเลือกแนวทางการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG.....	77
4-18 One Line Diagram การ Transfer C3, C4 Refrigerated ไปเข้าถัง Sphere Tank พร้อมกัน.....	78
4-19 การติดตั้ง Blind Plate ตัดแยกท่อเพื่อให้สามารถ Transfer C3, C4 Refrigerated ไปเข้าถัง Sphere Tank พร้อมกัน	79
4-20 กระบวนการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากเรือเข้าถังเก็บทึ่ง Cold Tank และ Sphere Tank รวมทั้งเวลาในแต่ละกระบวนการแก้ไขปัญหาครั้งที่ 2.....	80
4-21 เวลาการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG หลังการแก้ไขปัญหาครั้งที่ 2	81
4-22 ปริมาณการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG ต่อ 1 เดือน หลังการแก้ไขปัญหาครั้งที่ 2.....	82
4-23 ปริมาณการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG หลังการแก้ไขปัญหาครั้งที่ 2 เปรียบเทียบกับเป้าหมายและก่อนการแก้ไขปัญหา	83
4-24 กิจกรรม LPG Logistics ของคลังก๊าซเขาน้อย และคลังก๊าซบ้านโรง ปปส. บ.ปตท. จำกัด (มหาชน).....	84
4-25 แนวทางที่ใช้ P-90514 B, C จ่ายก๊าซ LPG ให้คลังก๊าซบ้านโรง ปปส. บ.ปตท. จำกัด (มหาชน).....	85

สารบัญภาพ (ต่อ)

ภาพที่	หน้า
4-26 แนวท่อที่ได้ปรับปรุงเพื่อใช้ P-90516 จ่ายก๊าซLPG ให้คลังก๊าซบ้านโรงปี๊บ บ.ปตท.	
จำ กัด (มหาชน)	86

บทที่ 1

บทนำ

ความสำคัญและที่มาของปัญหา

ก๊าซ LPG (Liquefied Petroleum Gas) เป็นก๊าซที่เกิดขึ้นจากการผลิตก๊าซ C3 Propane และ ก๊าซ C4 Butane เข้าด้วยกัน ในอัตราส่วน 50:50 หรือ 60:40 หรือ 70:30 ที่ได้ทึ่งน้ำก๊าซหมายของ กระหรงพานิชย์ จะควบคุมที่ค่า Vapour Pressure ไว้ว่าจะต้องไม่เกิน 200 PSI

ในปี พ.ศ. 2552 ประเทศไทยได้เกิดสภาวะขาดแคลนก๊าซ LPG เมื่อongจากมีการนำก๊าซ LPG ไปใช้เป็นวัตถุคุณภาพในการผลิตของโรงงานปิโตรเคมีเพิ่มมากขึ้น เพื่อผลิตเม็ดพลาสติกที่มีคุณภาพสูง ประกอบกับราคาน้ำมันก๊าซมีราคาสูงขึ้นจึงมีการนำก๊าซ LPG มาใช้ในการบ่มสั่งเพิ่มมากขึ้นเช่นกัน ซึ่งทำให้เกิดสภาวะขาดแคลนก๊าซ LPG โดยประมาณ 100,000 ตัน/เดือน จึงจำเป็นที่ประเทศไทยจะต้องมีการนำเข้าก๊าซ LPG จากต่างประเทศเข้ามาริโภภัยในประเทศไทย ซึ่งแหล่งที่นำเข้ามาอาจจะเป็นก๊าซที่มาจากประเทศไทยในแทนตะวันออกกลาง เช่น ซาอุดิอาระเบีย, คูเวต, สหรัฐอาหรับ เป็นต้น โดยที่ คลังก๊าซเข้าบ่อฯ บ.ปตท. จำกัด (มหาชน) ได้รับหน้าที่ในการปฏิบัติการนำเข้าก๊าซ LPG จากต่างประเทศเข้ามาริโภภัยในประเทศไทย

การนำเข้าก๊าซ LPG จะนำเข้ามาในรูปของอุณหภูมิติดลบ (Refrigerated) และแยกผลิตภัณฑ์ออกจากกันเป็น C3 Refrigerated มีอุณหภูมิอยู่ที่ -40 องศาเซลเซียส และ C4 Refrigerated มีอุณหภูมิอยู่ที่ -4 องศาเซลเซียส ซึ่งการนำเข้าก๊าซในลักษณะนี้ จะทำให้สามารถนำเข้ามาได้ในปริมาณที่มากกว่า LPG ที่มีอุณหภูมิปกติ 30 องศาเซลเซียส (Pressurize) ในแต่ละเที่ยว และเมื่อต้องการผลิตเป็นก๊าซ LPG ก็จะต้องนำก๊าซทั้ง 2 ชนิดมาผ่านระบบ Heater เพื่อให้ก๊าซทั้ง 2 ชนิดนี้มีอุณหภูมิสูงขึ้นจนเป็นบวก ประมาณ 15-20 องศาเซลเซียส ก่อนนำมาผสมรวมกันเป็นก๊าซ LPG และจำหน่ายให้ลูกค้าในประเทศไทย

ด้วยเครื่องจักร, อุปกรณ์และเก็บก๊าซ LPG ที่คลังก๊าซเข้าบ่อฯ มีอยู่อย่างจำกัด ประกอบกับคลังก๊าซเข้าบ่อฯ ไม่เคยรับก๊าซ C4 Refrigerated เข้าดัง Refrigerated Tank มาก่อน และปริมาณก๊าซมากน้ำด 100,000 ตันต่อเดือน ที่ต้องรับ และผลิตเป็นก๊าซ LPG ก่อนจำหน่ายให้ลูกค้ารวมทั้งจะต้องไม่เสียค่า Demurrage ในการสูบถ่ายก๊าซขึ้นจากเรือในแต่ละเที่ยว ซึ่งถือเป็นเรื่องท้าทายความสามารถอย่างมากที่คลังก๊าซเข้าบ่อฯ บ. ปตท. จำกัด (มหาชน) จะต้องทำให้ได้ เพื่อแก้ปัญหาการขาดแคลนก๊าซ LPG

วัตถุประสงค์

1. เพื่อแก้ปัญหาการขาดแคลนก๊าซ LPG ในประเทศไทย โดยการนำเข้ามาจากต่างประเทศ
2. เพื่อหาทางผลิตก๊าซ LPG ให้ทันต่อความต้องการใช้ในประเทศไทย

ขอบเขตงานวิจัย

การศึกษานี้เป็นการศึกษาเกี่ยวกับการเพิ่มประสิทธิภาพของการเพิ่มขีดความสามารถในการรับเข้าก๊าซ Refrigerated C3/ C4 จากเรือ Import ให้เพียงพอต่อความต้องการใช้ LPG

ภายในประเทศไทย ของบริษัท ปตท. จำกัด (มหาชน) โดยเลือกพื้นที่คลังก๊าซเข้าบ่อบาดาลในกรุงเทพฯ ชั่วโมง พ.ศ. 2552 จนถึงปัจจุบัน เนื่องจากปีดังกล่าวมีอัตราการใช้ก๊าซมีเพิ่มสูงขึ้นในปริมาณมาก และมีมากกว่าความสามารถในการรับเข้า

ผลประโยชน์ที่ได้รับ

1. ผลลัพธ์ของงานวิจัยนี้จะสามารถทำให้ประเทศไทยมีก๊าซ LPG ใช้อย่างต่อเนื่อง จนไม่เกิดสภาวะการขาดแคลน โดยที่คลังก๊าซเข้าบ่อบาดาล บ. ปตท. จำกัด (มหาชน) ซึ่งรับหน้าที่ในการปฏิบัติการนำเข้าก๊าซ C3 Refrigerated และก๊าซ C4 Refrigerated จากต่างประเทศเข้ามา และผลิตเป็นก๊าซ LPG ให้ทันต่อความต้องการของลูกค้าในประเทศไทย

2. คลังก๊าซเข้าบ่อบาดาล บ. ปตท. จำกัด (มหาชน) สามารถที่จะนำเครื่องจักรอุปกรณ์ที่มีอยู่มาใช้ให้เกิดประโยชน์อย่างเต็มประสิทธิภาพ เนื่องจากสภาพการที่เปลี่ยนไปจากการที่ได้เคยเป็นผู้ส่งออกก๊าซ LPG ไปขายต่างประเทศ แต่ปัจจุบันต้องกลับไปเป็นผู้นำเข้าก๊าซ LPG จากต่างประเทศเข้ามาใช้ในประเทศไทย ซึ่งมีผลทำให้เครื่องจักรอุปกรณ์บางตัวไม่มีโอกาสได้ใช้งาน เช่น LPG

Refrigerated Ship Loading Pump และ Tank To Tank Transfer Pump เป็นต้น ซึ่งสามารถที่จะนำไปใช้ในโรงงานได้ และทำประโยชน์อย่างมากในการผลิตก๊าซ LPG จากก๊าซ C3 Refrigerated และ C4 Refrigerated ที่เก็บอยู่ในถัง Cold Tank

นิยามศัพท์เฉพาะ

1. C3 ก๊าซ Propane เป็นส่วนผสมของก๊าซ LPG มีอยู่ในแหล่งก๊าซธรรมชาติและน้ำมันดิบ
2. C4 ก๊าซ Butane เป็นส่วนผสมของก๊าซ LPG มีอยู่ในแหล่งก๊าซธรรมชาติและน้ำมันดิบ

3. Refrigerated Tank หรือ Cold Tank หมายถึงถังเก็บก๊าซที่มีอุณหภูมิต่ำจนถึงติดลบ ถังจะถูกออกแบบให้มีลักษณะป้องกันการถ่ายเทอุณหภูมิจากภายในสู่ภายนอกหรือภายนอกสู่ภายใน

4. Sphere Tank หมายถึงถังเก็บก๊าซทรงกลม ใช้เก็บก๊าซ LPG ในสภาพที่อุณหภูมิปกติ เนื่องจากก๊าซ LPG จะมีพัด้งงานในตัวหรือมีแรงดึงที่สูงมากประมาณ 8-10 Bar จึงต้องออกแบบถังเก็บให้เป็นทรงกลมเพื่อกระจายแรงดันในถัง หรือหักเหแรงดันของก๊าซ

5. Insulation หมายถึงลักษณะป้องกันการถ่ายเทอุณหภูมิ จากภายในสู่ภายนอกหรือภายนอกสู่ภายใน ซึ่งมีอยู่ด้วยคันหลาหยดนิดเด่น ไยแก้ว, ไยหิน, โฟม, แคลนเซียบซิลิกา, เพอร์ไบร์ด

6. Booster Pump หมายถึงปั๊มแรงดันสูงประมาณ 10-15 Bar ใช้สำหรับปั๊มก๊าซจาก Cargo pump ของเรือซึ่งจะมีแรงดันอยู่ที่ 5-7 Bar จึงต้องใช้ Booster Pump ในการเพิ่มแรงดันในการสูบถ่ายก๊าซเข้าเก็บในถัง Sphere Tank ที่มีแรงดันอยู่ที่ 8-10 Bar

7. Transfer Air Heater หมายถึงเครื่องจักรที่ใช้เพิ่มอุณหภูมิของก๊าซจากอุณหภูมิติดลบ ให้มีอุณหภูมิเพิ่มขึ้นมาเท่าหรือใกล้เคียงอุณหภูมิของบรรยายกาศ คือไม่เกิน 30-35 องศาเซลเซียส แต่ทำจริงได้แค่เพียง 15-20 องศาเซลเซียส

8. Cool Down หมายถึงการทำให้ห่อ หรือ ปั๊ม มีอุณหภูมิต่ำลง เมื่อจากก๊าซมีอุณหภูมิติดลบถึง -40 องศาเซลเซียส ดังนั้นเมื่อมีการใช้งานก็จะทำให้ห่อ และปั๊มมีอุณหภูมิติดต่ำลงถึง -40 องศาเซลเซียสด้วยเช่นกัน

9. M.Ton หรือ Metric Ton หมายถึงหน่วยวัดน้ำหนักในระบบ Metric 1 M.Ton เท่ากับ 1000 กิโลกรัม

10. Density หมายถึงค่าความหนาแน่นของก๊าซ มีหน่วยเป็น g/cm^3

11. Loss Suction Pump หมายถึงการที่ของเหลวไหลเข้าปั๊มไม่ทัน มีผลทำให้ปั๊มทำงานตัวเปล่าโดยไม่มีของเหลวไหลเข้าปั๊ม ซึ่งเมื่อปั๊มทำงานตัวเปล่าจะทำให้ชิ้นส่วนภายในปั๊มเกิดความร้อน และเสียดสีกัน เนื่องจากเกิดการขยายตัวของชิ้นส่วนภายใน และมีผลทำให้เพลาของปั๊มขาด

12. Lay time หมายถึงระยะเวลาที่เรือกำหนดให้ทางท่าเทียบเรือรับทราบในการขนถ่ายสิ่นค้า เมื่ออยู่ท่าเทียบเรือ

13. Demurrage หมายถึงค่าเสียเวลาในการปฏิบัติงานล่าช้าที่เรือเรียกเก็บจากท่าเทียบเรือ โดยประมาณ 40,000 USD/ Day

บทที่ 2

หลักทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

ก๊าซปิโตรเลียมเหลว LPG

ก๊าซปิโตรเลียมเหลวหมายถึง “ก๊าซไฮโดรคาร์บอนเหลว คือ propane propane นอร์มัล บิวเทน ไอโซบิวเทนหรือบิวทีลิน อ่อนตัวได้อย่างหนึ่ง หรือหลายอย่าง ผสมกันเป็นส่วนใหญ่” โดยทั่วไปเรามักเรียกว่า ก๊าซปิโตรเลียมเหลวนี้ว่า ก๊าซ แก๊ส แก๊สเหลว หรือแก๊สหุงต้มส่วนในวงการค้าและอุตสาหกรรม ชื่อที่เรารู้จักกันดี คือ แอลพี แก๊ส (LP GAS) หรือแอลพีจี (LPG) ซึ่งเป็นอักษรย่อ มาจาก Liquefied Petroleum Gas ก๊าซปิโตรเลียมเหลวมีสภาพเป็นก๊าซที่อุณหภูมิและความดันบรรยายกาศ โดยมีน้ำหนักประมาณ 1.5-2 เท่าของอากาศ การที่ได้ชื่อว่าปิโตรเลียมเหลวนี้มาจากก๊าซจะถูกอัดให้อยู่ในสภาพของเหลวภายใต้ความดันเพื่อสะดวกต่อการเก็บและการขนส่ง เมื่อลดความดันก๊าซเหลวนี้จะกลายเป็นไอ สามารถนำไปใช้งานได้

ก๊าซปิโตรเลียมเหลว เป็นเชื้อเพลิงที่มีความสำคัญในปัจจุบัน ใช้กันอย่างแพร่หลายทั่วในครัวเรือน ร้านอาหาร ภัตตาคาร พานิชยกรรม อุตสาหกรรม และในรถยนต์เนื่องจากเป็นเชื้อเพลิงที่ขนส่งสะดวกไม่เปลืองที่เก็บ และที่สำคัญคือเผาไหม้แล้วเกิดเขม่าน้อยกว่าเชื้อเพลิงชนิดอื่น

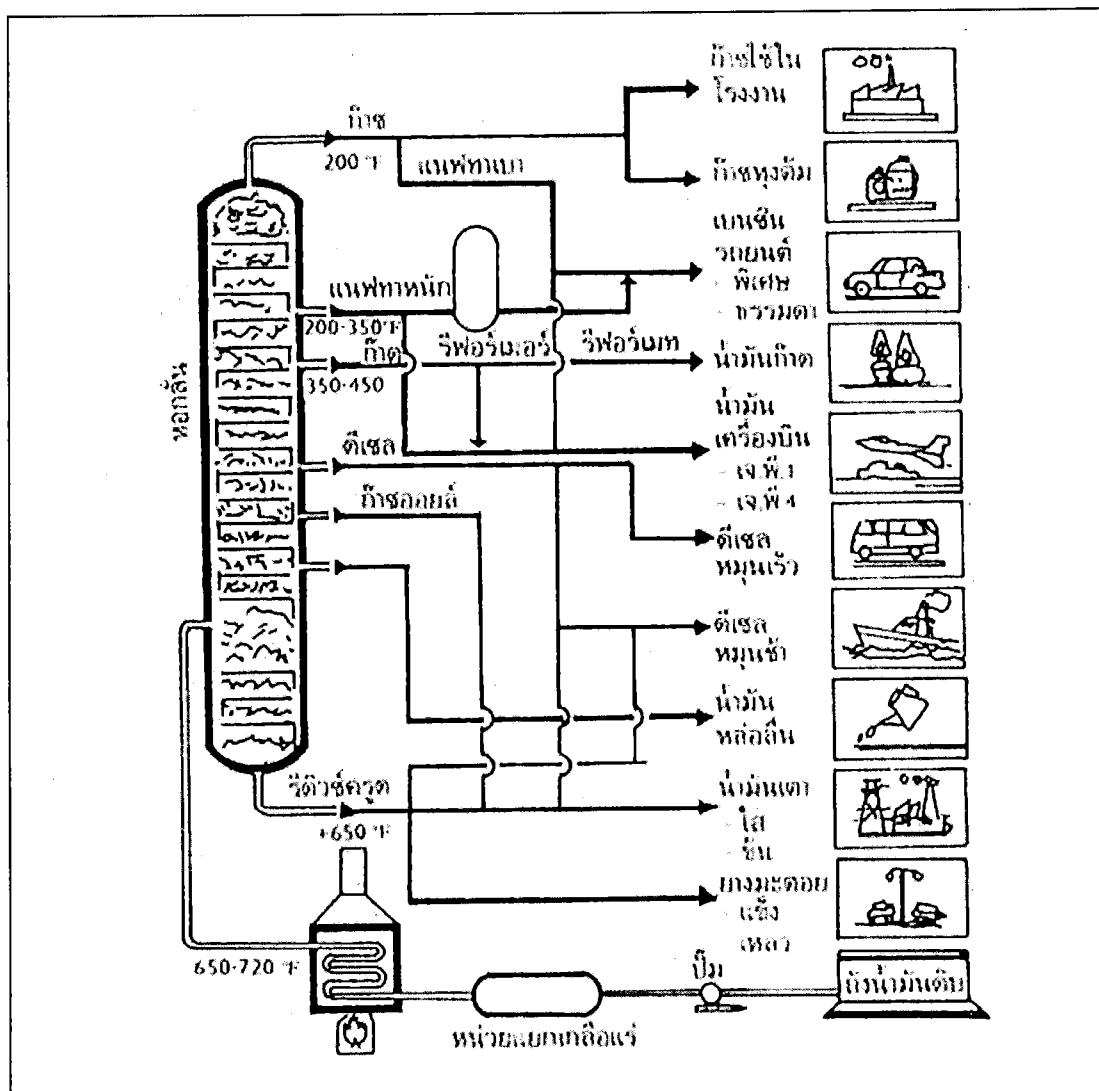
แหล่งที่มาของก๊าซปิโตรเลียมเหลว

แหล่งที่มาของก๊าซมี 2 แหล่ง ได้แก่

1. ได้จากการกักน้ำมันดิบในโรงกลั่นน้ำมันซึ่งจะได้ก๊าซ propane และบิวเทน ประมาณ 1-2% แต่ก่อนที่จะนำน้ำมันดิบเข้ากลั่นต้องแยกน้ำและเกลือแร่ที่ปนอยู่ออกเสียก่อนหลักจากนั้นนำน้ำมันดิบมาให้ความร้อนจนมีอุณหภูมิประมาณ 340-400 OC จากนั้นจะถูกส่งเข้าสู่ห้องกลั่นซึ่งภายในประกอบด้วยถาด (Tray) เป็นชั้น ๆ หลายสิบชั้น ไอร้อนที่ lobby ขึ้นไป เมื่อเย็นตัวลงจะกลั่นตัวเป็นของเหลวบนถาดตามชั้นต่าง ๆ และจะอยู่ชั้นใดชั้นอยู่กับช่วงจุดเดือนต่างๆ ของน้ำมันสู่เบื้องบนของห้องกลั่นคือไฮโดรคาร์บอนที่มีสถานะเป็นก๊าซ (LPG รวมอยู่ในส่วนนี้ด้วย) ส่วนไฮโดรคาร์บอนที่มีจุดเดือนปานกลางและสูงก็จะแยกตัวออกมาทางตอนกลางและตอนล่างของห้องกลั่นซึ่งได้แก่แนฟทา (Naphtha) น้ำมันก๊าซ น้ำมันดีเซล และน้ำมันเตา ตามลำดับ

ไฮโดรคาร์บอนที่มีสถานะเป็นก๊าซที่ออกจากด้านบนของห้องกลั่นรวมเรียกว่า “ก๊าซปิโตรเลียม” ซึ่งประกอบด้วยส่วนผสมของ ก๊าซไฮโดรคาร์บอนที่มีcarbon 1 อะตอมถึง 4 อะตอม และมีก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ (H2S) คาร์บอนไดออกไซด์ (CO2) ในไตรเจน (N2) ไฮโดรเจน (H2)

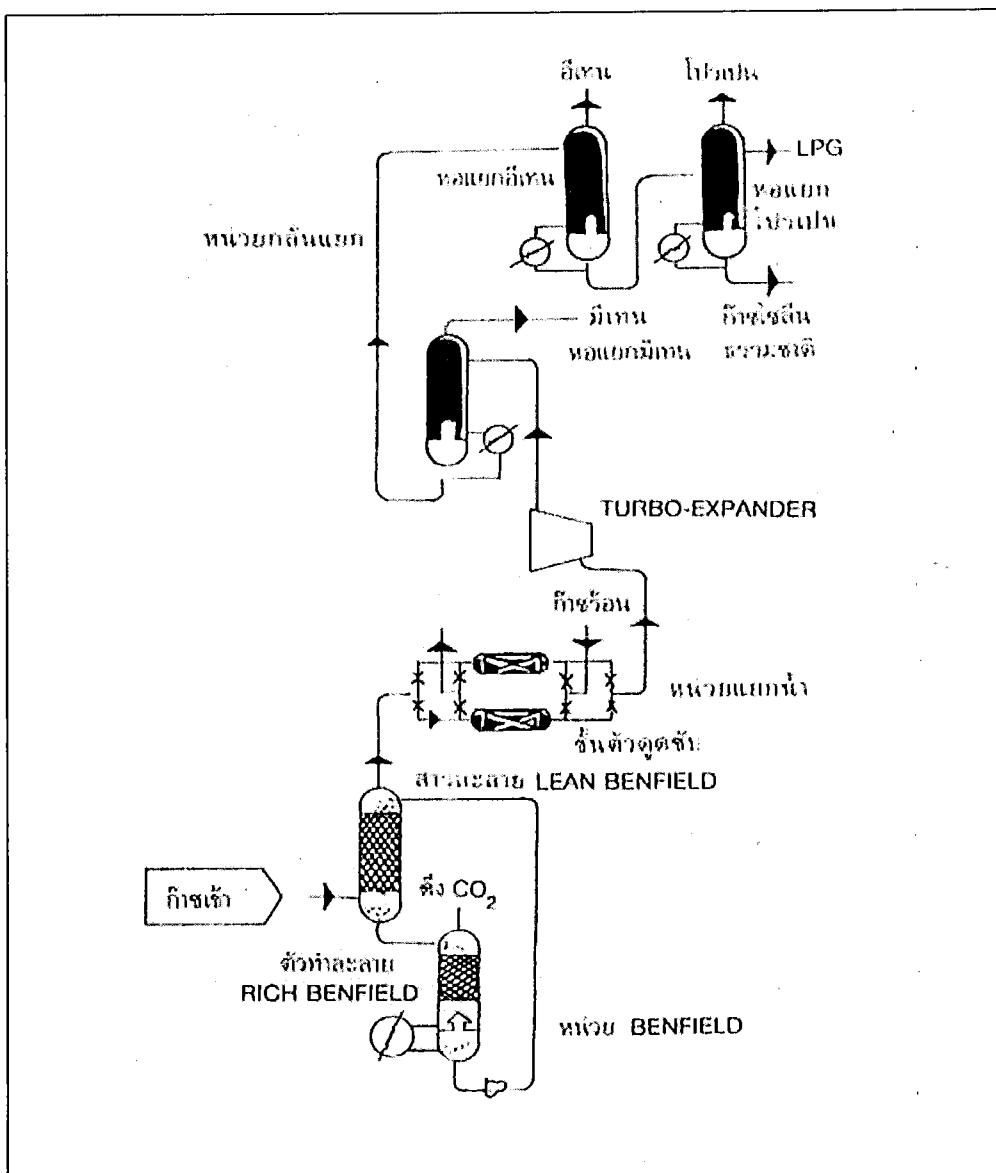
และอื่น ๆ ปั่นอยู่จำเป็นต้องกำจัดหรือแยกออก โดยนำก๊าซปีโตรเลียมผ่านเข้าหน่วยแยกก๊าซแอลพีจี (Gas recovery unit) เพื่อแยกเอาโปรเพนและบิวเทน (หรือแอลพีจี) ออกมากจากน้ำมันแล้วพีจีจะถูกส่งเข้าหน่วยฟอก ซึ่งใช้โซดาไฟ (Caustic soda) เพื่อแยกเอกสารด (Acid gas) เช่น ไฮโดรเจนซัลฟิด (H2S) คาร์บอนไดออกไซด์ (CO2) ออกหลังจากน้ำมันแล้วพีจีจะถูกส่งไปเก็บในถังเก็บและมีสภาพเป็นของเหลวภายในตู้ความดัน



ภาพที่ 2-1 ผลิตน้ำมันแท่งชนิดที่ถูกกลั่นออกมากจากหอกกลั่นน้ำมัน
ที่มา: บทความเรื่องก้าวปีโตรเลียมเหลว (2558)

2. ได้จากการกระบวนการแยกก๊าซธรรมชาติซึ่งจะมีก๊าซ โปรเปนและบิวเทน ในก๊าซธรรมชาติประมาณ 6-10% ก๊าซธรรมชาตินี้นำเข้าสู่โรงแยกก๊าซ (Gas separation plant) เพื่อทำการแยกเอาสาร ไฮโดรคาร์บอนที่มีอยู่ในก๊าซธรรมชาติ ออกเป็นผลิตภัณฑ์ชนิดต่าง ๆ คือ มีเทน (Methane) อีเทน (Ethane) โปรเปน (Propane) บิวเทน (Butane) และพีจี (Liquefied petroleum gas) และก๊าซ โซลินธรรมชาติ (Natural gasoline , NGL)

กระบวนการแยกก๊าซธรรมชาติ เริ่มต้นด้วยการกำจัดก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ (CO₂) และน้ำที่เจือปน อยู่ในก๊าซธรรมชาติออก ก่อน โดยกระบวนการ Benfield ซึ่งใช้โปตัสเซียม คาร์บอเนต (K₂CO₃) เป็นตัวขับก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์และกระบวนการดูดซับ (Absorption process) โดยใช้สารจำพวก Molecular sieve ซึ่งมีลักษณะเป็นรูพรุน ทำหน้าที่ดูดซับน้ำก๊าซธรรมชาติที่แห้งจากหน่วยนี้จะผ่านเข้าไปใน Turbo-expander เพื่อลดอุณหภูมิจาก 250OK เป็น 170OK และลดความดันลง จาก 43 บาร์ เป็น 16 บาร์ก่อนแล้วจึงเข้าสู่ห้องแยกมีเทน (De-methanizer) มีเทนจะถูกกลั่นแยกออก ไปและส่วนที่เหลือคือส่วนผสมของ ก๊าซไฮโดรคาร์บอนที่มี คาร์บอนตั้งแต่ 2 อะตอมขึ้นไป (Ethane plus stream) ซึ่งอยู่ในสถานะของเหลวและจะออกทาง ส่วนล่างของห้องผลิตภัณฑ์ที่เป็นของเหลวหลังดักล้าวจะถูกนำไปยังห้องแยกอีเทน (De-ethanizer) และห้องแยกโปรเปน (De-propanizer) เพื่อยกอีเทนและ โปรเปนออกตามลำดับต่อไปในห้องแยก โปรเปนนี้ โปรเปนจะถูกแยกออกจากด้านบนของหอ ส่วนแอพีจีซึ่งเป็นส่วนผสมของ โปรเปนและบิวเทนจะถูกแยกออกจากด้านกลางของหอและส่วนผลิตภัณฑ์ที่ออกจากการหุงทางด้านล่างคือ ก๊าซ โซลินธรรมชาติ (Natural gasoline)



ภาพที่ 2-2 ผิดตัวซึ้งแต่ละชนิดที่ถูกแยกออกจากห้องแยกก๊าซ

ที่มา: บทความเรื่องก๊าซปีโตรเลียมเหลว (2558)

คุณสมบัติของก๊าซปีโตรเลียมเหลว

1. คุณสมบัติทางเคมี

ก๊าซปีโตรเลียมเหลว (LPG) ประกอบด้วยไฮโดรคาร์บอน ที่มีส่วนประกอบของคาร์บอน (C) 3 อะตอม และการ์บอน (C) 4 อะตอม ใน 1 โมเลกุล ไฮโดรคาร์บอนกลุ่มนี้ประกอบด้วย

โพรเปน (Propane) = C₃H₈

โพรปิลีน (Propylene) = C₃H₆

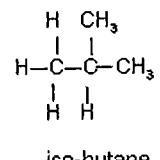
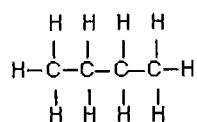
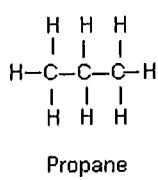
บีวเทน (Butane) = C4H10

บีวทิลีน (Butylene) = C4H8

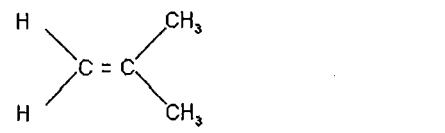
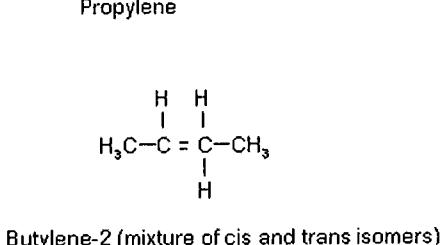
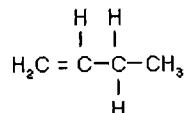
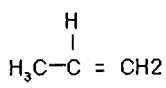
สารประกอบไฮโดรคาร์บอนที่ปราศจากอัตราส่วนผิดสมของก๊าซปีโตรเลียมเหลวอาจแบ่งเป็น 2 กลุ่มใหญ่ คือ พวกไฮโดรคาร์บอนอิมตัว (Saturated hydrocarbon) และ ไฮโดรคาร์บอนไม่อิมตัว (Unsaturated hydrocarbon)

กลุ่มไฮโดรคาร์บอนอิมตัว (Saturated hydrocarbon) ได้แก่ propane (propane) นอร์มบีวเทน (n-butane) ไอโซบีวเทน (Iso-butane)

กลุ่มไฮโดรคาร์บอนไม่อิมตัว (Unsaturated hydrocarbon) ได้แก่ ปีพิลีน (propylene) นอร์มบีวทิลีน (n-butylene) ไอโซบีวทิลีน (iso-butylene)



กลุ่มไฮโดรคาร์บอนไม่อิมตัว (Unsaturated hydrocarbon) ได้แก่ ปีพิลีน (propylene) นอร์มบีวทิลีน (n-butylene) ไอโซบีวทิลีน (iso-butylene)



บาทที่ 2-3 พันธะเคมีของสารไฮโดรคาร์บอนอิมตัวและไฮโดรคาร์บอนที่ไม่อิมตัว
ที่มา: บทความเรื่องก๊าซปีโตรเลียมเหลว (2558)

ก๊าซปีโตรเลียมเหลวที่ได้มาจากการบวนการแยกก๊าซธรรมชาติจะประกอบด้วย propane (Propane) เป็นส่วนใหญ่ สัดส่วนของ C3 และ C4 ขึ้นอยู่กับแหล่งของก๊าซธรรมชาติ หากได้จากการบวนกลั่นน้ำมันดิบ จะประกอบด้วยบีวเทน (Butane) เป็นส่วนใหญ่และอาจมีการผสม C3 และ C4 ในรูปของไฮโดรคาร์บอนไม่อิมตัว (Un-saturated hydrocarbon) ซึ่งมักประกอบด้วย ปีพิลีน (Propylene) นอร์มบีวทิลีน (N-butylene) ไอโซบีวทิลีน (Iso-butylene) และ butylene-2

คุณสมบัติทางกายภาพ

ก๊าซปีโตรเลียมเหลวที่ใช้กันอยู่มี 2 สถานะ คือ ของเหลวและก๊าซ ดังนั้นจึงเป็นต้องทราบถึงคุณสมบัติทางกายภาพของก๊าซปีโตรเลียมเหลวทั้งสองสถานะ ดังนี้

1. ก๊าซปีโตรเลียมเหลวเมื่ออยู่ในสถานะเป็นของเหลว

(ก) จุดเดือดและสภาวะวิกฤติ

เนื่องจากแอลพีจีมีจุดเดือดต่ำมาก คือ propane มีจุดเดือดเท่ากับ -42 องศาเซลเซียส นอร์มัลบิวเทนเท่ากับ -0.5 องศาเซลเซียส ไอโซบิวเทนเท่ากับ -11.7 องศาเซลเซียส ดังนั้น แอลพีจีมีสถานะเป็นก๊าซที่อุณหภูมิปกติและความดันบรรยายกาศเว้นเสียงแต่จะถูกอัดให้เป็นของเหลวอยู่ในถังภายใต้ความดันหรือน้ำถังไปแข็งเย็นเอาไว้ ค่าความดันที่ทำให้แอลพีจีเป็นของเหลว คือค่าความดันไอ (Vapor pressure) เช่น ที่อุณหภูมิ 15 องศาเซลเซียสความดันไอของ propane เท่ากับ 7.3 บรรยายกาศ และที่อุณหภูมิสูงขึ้นความดันไอก็จะสูงขึ้นด้วย

propane ที่อุณหภูมิ 96.67 องศาเซลเซียสความดันที่ใช้อัดเท่ากับ 41.94 บรรยายกาศเมื่ออุณหภูมิสูงกว่านี้ propane จะไม่เป็นของเหลว แม้ว่าจะอัดด้วยความดันมากกว่า 41.94 บรรยายกาศก็ตาม อุณหภูมิ 96.67 องศาเซลเซียส และความดัน 41.94 บรรยายกาศ คือสภาวะวิกฤติสำหรับ propane

(ข) ความหนาแน่น ปริมาตรจำเพาะและความถ่วงจำเพาะ

ความหนาแน่น คือ อัตราส่วนของน้ำหนักต่อหนึ่งหน่วยปริมาตรเช่นที่อุณหภูมิ 15.5 องศาเซลเซียสความหนาแน่นของ propane มีค่าเท่ากับ 507 กิโลกรัมต่อลูกบาศก์เมตร สำหรับส่วนกลับของความหนาแน่นก็คือ ปริมาตรจำเพาะ propane มีค่าปริมาตรจำเพาะเท่ากับ 2 ลูกบาศก์เมตร ต่อล้านลิตรดังนั้นถ้าต้องการเก็บ propane ไว้ใช้ 10 วัน โดยในแต่ละวันมีความต้องการ 0.5 ตันจะต้องใช้ถังที่มีขนาดความจุอย่างน้อยที่สุด 10 ลูกบาศก์เมตร

สำหรับค่าความถ่วงจำเพาะจะแสดงถึงอัตราส่วนของความหนาแน่นระหว่างก๊าซปีโตรเลียมเหลวที่อุณหภูมิไดอุณหภูมินึงกับน้ำที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส อย่างเช่นค่าความถ่วงจำเพาะของ propane เหลวที่อุณหภูมิ 15 0C มีค่าเท่ากับ 0.5077 ส่วนนอร์มัลบิวเทน เท่ากับ 0.5844 และไอโซบิวเทนเท่ากับ 0.5631

ดังนั้นก๊าซปีโตรเลียมเหลวในสถานะที่เป็นของเหลวจะเบากว่าน้ำถ้าเกิดมีก๊าซรั่วเข้าในขณะที่อุณหภูมิโดยรอบในขณะนั้นต่ำมากและก๊าซปีโตรเลียมเหลวเกิดไอลลงไปในแรงระบายนำถูกคลองก๊าซปีโตรเลียมเหลวที่จะลอยไปกับน้ำซึ่งอาจจะทำให้เกิดอัคคีภัยในท้องที่ห่างไกลจากบริเวณที่ก๊าซปีโตรเลียมเหลวรั่วออกไปได้

นอกจากนี้อุณหภูมิยังมีผลต่อค่าความหนาแน่น คือ เมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้นความหนาแน่นของสารเมื่ออยู่ในสถานะของเหลวจะลดลง

(ค) ความหนืด

ความหนืด (ความขันไส) คือความสามารถในการต้านทานการไหลของของไอล (ของเหลวหรือก๊าซ) ที่มีต่อภาคชนะหรือท่อของไอลต่างชนิดกัน ซึ่งมีความหนืดแตกต่างกัน

จะเห็นได้ว่าก๊าซบีโตรเลียมเหลวในสภาพของเหลวจะมีความหนืดน้อยมาก (ความหนืดของน้ำเท่ากับ 1 เท่านิติพอยส์) จากคุณสมบัติอันนี้ ทำให้ก๊าซเหลวรู้เรื่องได้ย่างกว่าของเหลวนิดเดียว และนอกจากนี้ก๊าซบีโตรเลียมเหลวไม่มีคุณสมบัติในการหล่อลื่น เมื่อจากมีความหนืดต่ำอุปกรณ์ที่เกี่ยวข้อง เช่น ปั๊ม จึงมีการสึกหรอสูง เพราะฉะนั้นอุปกรณ์ที่เกี่ยวข้องกับก๊าซบีโตรเลียมเหลวจึงต้องออกแบบให้เหมาะสมที่สุดต่อการสึกหรอและแรงดันสูงได้

อนึ่งอุณหภูมิจะมีผลต่อความหนืดของของไอล กล่าวคือของไอลที่มีสถานะเป็นของเหลวเมื่ออุณหภูมิสูงขึ้น ค่าความหนืดจะลดลงแต่ถ้าเป็นก๊าซ เมื่ออุณหภูมิสูงขึ้นค่าความหนืดก็สูงขึ้นด้วย

(ง) ความดันไอ (Vapor Pressure)

ก๊าซแอลพีจีเมื่อถูกบรรจุอยู่ในภาชนะปิดภายในได้ความดันจะมีสถานะเป็นของเหลวแอลพีจีเหลวจะระเหยเป็นไอได้เมื่อช่องว่างที่อยู่หนึ่งในระดับส่วนที่เป็นของเหลวนจะระเหยทั้งถึงจุดอิ่มตัว (Saturation point) จึงจะหยุดระเหยค่าความดันของก๊าซแอลพีจีที่จุดอิ่มตัวนี้เรียกว่า “ค่าความดันไอ อิ่มตัว”

ค่าความดันไออิ่มตัวเป็นตัวบ่งบอกคุณสมบัติการระเหย (Volatility) ของสาร กล่าวคือถ้าสารใดมีความดันไอสูง แสดงว่าสารนั้นสามารถระเหยได้เร็วและเป็นค่าที่สูงกว่าอุณหภูมิโดยตรง กล่าวคือถ้าอุณหภูมิสูงค่าความดันไออิ่มตัวก็สูงขึ้นด้วย

(จ) ความร้อนแฝงในการระเหย

ความร้อนแฝงในการระเหย คือปริมาณความร้อนที่ต้องใช้ในการระเหยต่อน้ำหนักหนึ่งกิโลกรัมเพื่อเปลี่ยนสถานะจากของเหลวเป็นก๊าซที่จุดเดือดปกติ (ณ ความดันบรรยายกาศ) หรือปริมาณความร้อนที่ต้องถูกดึงออกต่อหน่วยน้ำหนักของสารเพื่อให้ได้กลับตัวเป็นของเหลวที่ความดันบรรยายกาศและค่าความร้อนแฝงจะมีค่าคล่องเมื่ออุณหภูมิเพิ่มสูงขึ้นซึ่งก๊าซบีโตรเลียมเหลวมีค่าความร้อนแฝงน้อยกว่าน้ำมาก

ดังนั้นเมื่อก๊าซถูกปล่อยออกจากภาชนะเก็บ ก๊าซเหลวจะระเหยการที่ก๊าซเหลวระเหยได้ต้องได้รับความร้อนหรือดึงความร้อนจากบริเวณใกล้เคียงซึ่งจะทำให้บริเวณที่ถูกดึงความร้อนไป

จะมีความเย็นจัดเพราะจะน้ำมันถ้ากําชเหลวรั่วมาอุณหภูมิพิเศษนั้งหรือส่วนหนึ่งส่วนใดของร่างกายจะทำให้ผิวนังหรือส่วนของร่างกายนั้นได้รับความเย็นจัด จนถึงกับไฟไหม้

(ก) ความร้อนจำเพาะ

ค่าความร้อนจำเพาะ คือปริมาณความร้อนที่ทำให้วัตถุหนึ่งหน่วยน้ำหนักมีอุณหภูมิสูงขึ้นหนึ่งองศาเมื่อนำไปเปลี่ยนกําลังไอล์ฟอร์/ กําโลกรัม/ องศาเซลเซียส หรือ บีทียู/ ปอนด์/ องศาไฟเรนไฮต์ เช่น เมื่อยูในสถานะของเหลว ความดันคงที่ 1 บรรยากาศ อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียสค่าความร้อนจำเพาะของ propane โปรเปนเท่ากับ 0.6023 นอร์มัลบิวเทนเท่ากับ 0.5748 ไอโซบิวเทนเท่ากับ 0.5824 Commercial propane เท่ากับ 0.60 และ Commercial butane เท่ากับ 0.57

(ข) สัมประสิทธิ์การขยายตัว

กําชปิโตรเลียมเหลวมีสัมประสิทธิ์การขยายตัวที่ 15 องศาเซลเซียส ประมาณ 0.300/ 0C สำหรับ propane และ 0.002/ 0C สำหรับบิวเทนอุณหภูมิยิ่งสูงการขยายตัวยิ่งมากตัวเลขนี้จะเป็นอย่างยิ่งใช้ในการคำนวณปริมาตรสูงสุดที่สามารถบรรจุกําชลงภาชนะหรือถังเก็บได้ในสภาพอุณหภูมิต่าง ๆ กัน ดังนั้นการบรรจุกําชปิโตรเลียมเหลวลงในถังจะต้องเหลือที่ว่างเหนือกําชเหลวไว้โดยในส่วนของช่องว่างนี้จะมีไอกําชอยู่ ทั้งนี้เพื่อป้องกันไม่ให้เกิดความดันที่เกิดการขยายตัวของของเหลวในกรณีที่กําชได้รับความร้อนผิดปกตินอกจากนี้ระบบห่อส่งต่าง ๆ ที่ส่งกําชปิโตรเลียมเหลวจำเป็นต้องมีกลไกปรับนิรภัยแบบบรรบายน้ำ (Hydrostatic relief valve) ไว้ในระบบด้วย ซึ่งเป็นอุปกรณ์สำคัญตัวหนึ่ง

2.2 คุณสมบัติทางกายภาพของกําชปิโตรเลียมเหลว เมื่อยูในสถานะเป็นกําช

(ก) ความหนาแน่น ปริมาตรจำเพาะและความถ่วงจำเพาะ

ค่าความถ่วงจำเพาะของกําชปิโตรเลียมเหลวมีอีกหนึ่งค่าที่สำคัญคือค่าความถ่วงจำเพาะเมื่อเป็นกําชจะแสดงถึงอัตราส่วนของความหนาแน่นระหว่างกําชกับอากาศที่อุณหภูมิและความดันเดียวกันหรือกล่าวอีกนัยหนึ่งว่าเป็นตัวเลขที่รู้ได้เห็นว่ากําชปิโตรเลียมเหลวเมื่อเป็นกําจะหนักเป็นกี่เท่าของอากาศ (เมื่อความหนาแน่นของอากาศ = 1)

ที่อุณหภูมิ 15.50C (600F) ณ ความดันบรรยากาศ propane มีค่าความถ่วงจำเพาะเมื่อเป็นกําชเท่ากับ 1.5 บิวเทน มีค่าความถ่วงจำเพาะเมื่อเป็นกําชเท่ากับ 2.0

ดังนั้น กําชปิโตรเลียมเหลวในสถานะที่เป็นกําจะหนักกว่าอากาศเมื่อเกิดการรั่วไหลขึ้น กําชจะไปรวมตัวอยู่ในที่ต่ำและถ้าบริเวณที่ต่ำนั้นเป็นแรงระบายน้ำหรือคุกคูลง กําชอาจจะไหลตามน้ำไปทำให้เกิดอุบัติเหตุไฟไหม้ ณ จุดซึ่งห่างไกลจากบริเวณที่กําชรั่วໄได้ ความหนืดกําชปิโตรเลียมเหลวในสถานะของกําจะมีความหนืดสูงขึ้นเมื่ออุณหภูมิสูงขึ้น

(ค) ความสามารถในการอัดตัวของกําชแอลฟี่ (Compressibility factor)

สำหรับกําชอุดมคติ (Ideal gas) ความสัมพันธ์ของอุณหภูมิความดันและปริมาตรสามารถแสดงโดย สมการสภาวะ (Equation of state) คือ $PV = nRT$ (P = ความดัน , V = ปริมาตร , n = จำนวนโมล , R = gas constant T = อุณหภูมิ) แต่สำหรับกําชแอลพีจีจะมีลักษณะเป็นไปจากกําชอุดมคติ ดังนั้นเพื่อให้สามารถใช้สมการสภาวะได้ จึงจำเป็นต้องเพิ่มค่าความสามารถในการอัดตัวของกําช (Compressibility factor, Z) เข้าไปในสมการคือ $PV = ZnRT$ สำหรับกําชไม่อุดมคติ โดยที่ Z จะมีค่าอยู่กว่า 1 คือที่อุณหภูมิ 15 องศาเซลเซียส ความดันบรรยายกาศไปรเป็น นอร์มัลบีวเทน และไอโซบีวเทน มีค่า $Z = 0.984$, 0.969 และ 0.971 ตามลำดับ

(๗) ช่วงการลุกไหม้ (Flammability Limits in Air)

กําชที่สันดาปได้จะมีช่วงส่วนผสมกับอากาศเพียงช่วงเดียวที่จุดไฟแล้วลุกไหม้ได้ เพราะมีอากาศผสมอยู่ในปริมาณที่พอเหมาะสม ช่วงการลุกไหม้ได้จะแสดงค่าเป็นอัตราส่วนร้อยละ (%) ปริมาตร กําชต่ออากาศค่าทางด้านความเข้มข้นสูงของช่วงการลุกไหม้ เรียกว่าค่าขอบนส่วนทางด้านต่ำ เรียกว่าค่าขอบล่าง กําชแอลพีจีสามารถลุกไหม้หรือติดไฟได้ก็ต่อเมื่อมีกําชผสมอยู่ในอากาศ 2-9% คือถ้ามีกําชแอลพีจีต่ำกว่า 2 ส่วนหรือมากกว่า 9 ส่วนในส่วนผสมของกําชกับอากาศกับอากาศ 100 ส่วน ส่วนผสมนั้นก็จะไม่ติดไฟ

(๘) อุณหภูมิของจุดติดไฟ (Ignition Temperature)

เมื่อค่อย ๆ เพิ่มอุณหภูมิให้กับเรือเพลิงจนเหลืออุณหภูมิค่าหนึ่งแล้วชื้อเพลิงก็จะเริ่มลุกไหม้เอง แม้จะไม่มีประกายไฟหรือสาเหตุของการติดไฟอุณหภูมิต่ำสุดที่เริ่มเกิดการลุกไหม้ตามธรรมชาตินี้เรียกว่าอุณหภูมิของจุดติดไฟ (Ignition Temperature) เนื่องจากอุณหภูมิจุดติดไฟของไปรเป็น คือ 460-580 องศาเซลเซียส และของบีวเทนคือ 410-550 องศาเซลเซียส ดังนั้นกําชปีโตรเลียม เหลวจึงติดไฟได้ยากกว่าเมื่อเทียบกับน้ำมันเบนซินซึ่งมีจุดติดไฟ 280-430 องศาเซลเซียส และน้ำมันดีเซล 250-340 องศาเซลเซียสดังนั้นเกี่ยวกับเรื่องนี้จึงกล่าวได้ว่ากําชปีโตรเลียมเหลวมีความปลดปลั๊กสูงกว่า

(๙) อุณหภูมิของเปลวไฟ (Flame temperature)

อุณหภูมิของเปลวไฟที่ได้จากการเผาไหม้ของแอลพีจีสูงมากพอที่จะหลอมโลหะต่าง ๆ ได้ เช่น หลอมเหล็ก ทองเหลือง อลูมิเนียม และแก้ว เป็นต้น โดยไปรเป็นมีอุณหภูมิของเปลวไฟในอากาศ 1,930 องศาเซลเซียส และบีวเทน 1,900 องศาเซลเซียสดังนั้นจึงหมายความว่าสำหรับงานอุตสาหกรรมหลอมโลหะนอกจากนี้ยังสามารถนำไปใช้ในการอบเครื่องเคลือบดินเผา อบสี ได้อย่างมีประสิทธิภาพ

(ช) ค่าอ้อกเทน (Octane Number)

ก๊าซแอลพีจีมีค่าอ้อกเทนสูง ประมาณ 95-110 ซึ่งสูงกว่าค่าอ้อกเทนของน้ำมันเบนซินจึงเหมาะสมกับการใช้เป็นเชื้อเพลิงของรถยนต์มาก

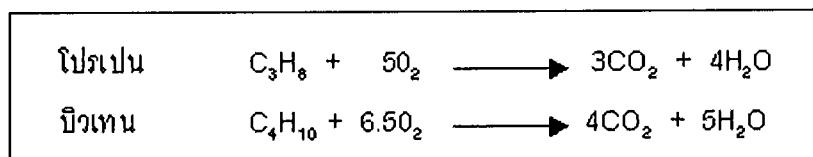
(ฉ) อัตราส่วนปริมาตรของเหลว/ ก๊าซ (Liquid/ Vapor Volume Ratio)

แอลพีจีเหลวเมื่อระเหยและเปลี่ยนสถานะไปเป็นก๊าซ ปริมาตรจะเปลี่ยนแปลงไปอย่างมากกล่าวคือที่อุณหภูมิ 15.5 องศาเซลเซียส (60 F) propane เหลว 1 หน่วยปริมาตรเมื่อถูกลายเป็นก๊าซ จะมีปริมาตรเป็น 274 หน่วย ส่วนบีวีเทนเหลว 1 หน่วยปริมาตรเมื่อถูกลายเป็นก๊าซจะมีปริมาตรเป็น 233 หน่วย

ดังนั้นแอลพีจีในสถานะที่เป็นของเหลว ถ้ารัวอกมาจะมีอัตราเรยมากกว่าที่เป็นก๊าซ เพราะจำนวนที่ออกมาเป็นของเหลว เมื่อถูกลายเป็นก๊าซจะเพิ่มปริมาตรมากขึ้นปริมาณก๊าซมาก อัตราเรยและความรุนแรงก็ย่อมมีมาก

(ญ) ปริมาณอากาศที่ใช้ในการเผาไหม้ (Air Requirement)

ก๊าซออกซิเจนเป็นก๊าซที่มีส่วนผสมอยู่ในอากาศ 21 % โดยปริมาตรและเป็นปัจจัยสำคัญที่ช่วยให้เกิดการเผาไหม้ดังนั้นปริมาณอากาศที่ป้อนเข้าไปในห้องเผาไหม้จะต้องมีปริมาณที่แน่นอนในกรณีที่ก๊าซแอลพีจีเผาไหม้มือย่างสมบูรณ์ทั้งหมดก็จะถูกลายเป็นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์และน้ำและการเปลี่ยนแปลงนี้เดียวเป็นสมการเคมีได้ดังต่อไปนี้



ดังจะเห็นได้จากสมการเหล่านี้ปริมาณออกซิเจนที่จำเป็นต่อการเผาไหม้มือย่างสมบูรณ์จะเป็น 5 เท่าในกรณีของ propane และ 6.5 เท่าในกรณีของบีวีเทน เนื่องจากปริมาณออกซิเจนในอากาศมีประมาณ 21% ฉะนั้นในการเผาไหม้ propane อายุสมบูรณ์ 1 ลูกบาศก์เมตร จะต้องใช้อากาศ 24 ลูกบาศก์เมตร ส่วนบีวีเทน 1 ลูกบาศก์เมตร จะใช้อากาศ 31 ลูกบาศก์เมตรดังนั้นมีอัตราเรยเทียบกับน้ำมันเบนซินแล้วแอลพีจีต้องการปริมาณอากาศมากกว่าเล็กน้อย

(ษ) ค่าความร้อนของการเผาไหม้ (heat of combustion)

ค่าความร้อนของการเผาไหม้ของก๊าซแอลพีจีหมายถึงค่าปริมาณความร้อนที่เกิดขึ้นจากการนำเอาก๊าซแอลพีจีหนึ่งหน่วยน้ำหนักหรือหนึ่งหน่วยปริมาตรมาเผาไหม้ที่ความดันบรรยายกาศ

และอุณหภูมิปกติ (25 องศาเซลเซียส) ค่าความร้อนของการเผาไหม้เป็นค่าที่บ่งบอกถึงคุณสมบัติของเชื้อเพลิงและใช้ในการคำนวณหาประสิทธิภาพเชิงความร้อนของเครื่องจักร

(ภ) สี กтинและการละลาย

แอลพีจีบริสุทธิ์ ไม่มีสี ไม่มีกтин ดังนั้น บริษัทผู้ผลิตก๊าซแอลพีจีจึงต้องเติมสารประกอบที่มีกтинให้มีนồng度ไปด้วยเพื่อให้ผู้ใช้รู้ตัวเมื่อก๊าซแอลพีจีเกิดร้าว หรือผู้ใช้ลืมปิดวาล์วใช้ก๊าซสารประกอบที่เติมลงไปเพื่อทำให้ก๊าซแอลพีจีมีกтинให้มีนồng度เป็นสารพากเมอร์แคบแทน (Mercaptan) นอกจากนี้ก๊าซแอลพีจี มีคุณสมบัติเป็นตัวทำละลาย (Solvent) เช่นเดียวกับพากน้ำมัน ระยะห่าง จึงสามารถละลายหรือทำให้อุปกรณ์ต่าง ๆ ที่ทำมาจากยางธรรมชาติเสียคุณสมบัติได้ เช่น ปะเก็น หรือชีลต่าง ๆ ดังนั้นอุปกรณ์ที่นำมาใช้กับถังที่บรรจุก๊าซแอลพีจีควรใช้วัสดุอื่นที่ไม่ได้ทำมาจากยางธรรมชาติ เช่น ยางสังเคราะห์ เป็นต้น

อันตรายที่มีผลต่อสุขภาพอนามัยและความรู้สึกจากกลิ่นของสารเคมี

ผู้ที่ปฏิบัติการเกี่ยวกับก๊าซปีโตรเลียมเหลวหากได้รับก๊าซจำนวนน้อยจะไม่เกิด อันตรายแต่ถ้าอย่างใด แต่ถ้าร่างกายได้รับก๊าชนี้ในปริมาณระดับหนึ่งก็จะมีผลให้เกิดอันตรายได้

มาตรฐานอาชีวอนามัยและความปลอดภัยสำหรับผู้ใช้แรงงานที่ต้องคลุกคลีและเกี่ยวข้อง กับแอลพีจีโดยทั่วไปแล้วจะกำหนดเป็นระดับความเข้มข้นเฉลี่ยของแอลพีจีในอากาศของสถานที่ ทำงานในระยะเวลาการทำงานวันละ 8 ชั่วโมง ในเรื่องนี้กระทรวงแรงงานสหรัฐอเมริกาได้กำหนด มาตรฐานอาชีวอนามัยและความปลอดภัยของแอลพีจีไว้ว่า “ในอากาศสถานที่ทำงานจะมีแอลพีจี ได้ไม่เกิน 1,000 ส่วน ต่ออากาศล้านส่วน (Ppm) โดยเฉลี่ยในระยะเวลาการทำงาน 8 ชั่วโมง หรือ 1,800 มิลลิกรัมของแอลพีจิต่อหนึ่งลูกบาศก์เมตรของอากาศ”

แอลพีจีขัดอยู่ในกลุ่มที่เรียกว่า ยาสลบทั่วไป (General anesthetics) ซึ่งเป็นตัวที่ทำให้ผู้ สูดดมก๊าชนี้เข้าไปมาก เกิดอาการง่วงเหงาหานอนเนื่องจากก๊าชนี้เป็นตัวไปกระตุ้นระบบประสาท ส่วนกลาง (Central nervous system depressants) ในรายที่สัมผัสก๊าชนี้จะทำให้เกิดระคายเคืองต่อ เยื่อบุต่าง ๆ (Mucous membrane) ทำให้ร่างกายเคืองต่อผิวหนัง ทำให้ผิวหนังแห้งเนื่องจากก๊าชนี้ เป็นตัวละลายไขมันของผิวหนัง (Defat the skin) ทำให้เกิดโรคผิวหนัง (Dermatitis) ในกรณีหายใจ เข้าไปมาก ๆ อาจจะทำให้เป็นโรคปอดอักเสบ (Pneumonitis) ปอดบวม (Pulmonary edema) และ ตกเลือด (Hemorrhage) หากหายใจสูดแอลพีจีเข้าไปมาก ๆ อาจถึงแก่ความตาย เพราะขาด อออกซิเจน เช่นกรณีอยู่ในห้องปิด ไม่มีอากาศระบาย

ถ้าก๊าซรั่วโดยเฉพาะอย่างยิ่งขณะนอนหลับก็จะหายใจเอาก๊าซเข้าไปทำให้ขาดออกซิเจน หมวดสติและตายได้ สำหรับในทางกรณีที่มีการติดตั้งอุปกรณ์ใช้ก๊าซเช่น เครื่องทำน้ำร้อนในห้อง อาบน้ำ ที่มีขนาดเล็กและแคบ ไม่มีการหมุนเวียนอากาศที่ดีขยะที่ใช้น้ำร้อนแอลพีจีก็จะถูกเผาไหม้

เพื่อให้ความร้อนออกซิเจนภายในห้องถูกรื้อไปในการเผาไหม้เรื่อยๆ น้อยลงทุกที จึงอาจเกิดการเผาไหม้ไม่สมบูรณ์ (Incomplete Combustion) เกิดกําชาครับอนมอนออกไซด์ (CO) แทนกําชาครับอนไดออกไซด์ (CO₂) ซึ่งกําชาครับอนมอนออกไซด์นี้เมื่อหายใจเข้าไปจะเกิดอันตราย บางรายทำให้ถึงแก่ความตายได้

ข้อปฏิบัติในการณ์ถูกเงิน

ในการณ์ที่เกิดเหตุถูกเงินนี้และมีผู้ได้รับอันตรายควรจัดให้มีการปฐมพยาบาลอย่างทันที ดังนี้

- กรณีแอ็ลพีจีเหลว กระเด็นหรือกระฉอกเข้าตาจะต้องรีบล้างตาด้วยน้ำสะอาดหลายครั้งอย่างลับล้วนและให้ดึงหนังตาล่าง และหนังตาบนอยู่ส่วนห้ามใช้น้ำร้อนล้างตาเป็นอันขาด แล้วรีบส่งผู้ป่วยไปยังสถานพยาบาลทันที

- กรณีที่แอ็ลพีจีเหลว ถูกผิวนอง จะต้องล้างด้วยน้ำทันทีและเมื่อเลือพ้าเปลี่ยนชุ่มด้วยแอ็ลพีจีเหลว จะต้องถอดเสื้อผ้าออทันทีแล้วอาบน้ำชำระล้างผิวนองด้วยน้ำให้หมด ห้ามใช้น้ำร้อนชำระล้างผิวนองเป็นอันขาดถ้าหากรู้สึกระคายเคืองผิวนองหลังจากชำระล้าง ด้วยน้ำเรียบร้อยแล้ว จะต้องส่งผู้ป่วยไปยังสถานพยาบาลทันที

- กรณีที่หายใจເອົາແລດີຈຳເຫຼື່ອໄປໃນปริมาณที่สูงจะต้องเคลื่อนย้ายผู้ป่วยไปยังบริเวณที่มีอากาศบริสุทธิ์ถ้าหากผู้ป่วยนั้นหยุดหายใจจะต้องช่วยพายปอดหรือใช้เครื่องช่วยหายใจแล้วจึงให้ผู้ป่วยได้พักผ่อนและห่มผ้าให้ร่างกายอบอุ่นแล้วส่งผู้ป่วยไปยังสถานพยาบาลโดยเร็ว

การวิเคราะห์การปฏิบัติงานและการศึกษาเวลาในการทำงาน

1. การวิเคราะห์การปฏิบัติงาน

การวิเคราะห์การปฏิบัติงานถือเป็นขั้นตอนที่สำคัญมากขั้นตอนหนึ่งสำหรับการบริหารการจัดการและปรับปรุงกระบวนการการทำงานโดยทั่วไปแล้วการวิเคราะห์ปฏิบัติงานสามารถทำได้กับงานทุกๆ ชนิดตั้งแต่กระบวนการผลิตงานบริการและงานเอกสารต่างๆ จุดประสงค์ของการวิเคราะห์การปฏิบัติงานก็เพื่อเข้าใจภาพรวมของการทำงานนั้นๆ ตลอดตั้งแต่ต้นจนจบงานทั้งในส่วนของวิธีของทำงานวัตถุคิดเห็นของมืออาชีพกรณ์และเอกสารที่เกี่ยวข้องเพื่อนำมาวิเคราะห์ถึงจุดด้อยและทำการปรับปรุงงานให้ดีขึ้นต่อไปข้อมูลที่ได้จากการวิเคราะห์การปฏิบัติงานจะทำให้สามารถนำไปสู่ความเข้าใจในขั้นตอนการทำงานโดยละเอียดอาทิเช่นจุดประสงค์ของการทำงาน อุปกรณ์และเครื่องมือที่จำเป็นวัตถุคิดและวัสดุต่างๆ ที่เกี่ยวข้องของเสียที่เกิดขึ้นรวมไปถึงเวลาที่ใช้ในการทำงานและเวลาที่ไม่ก่อให้เกิดงานเป็นต้นซึ่งข้อมูลเหล่านี้ถือเป็นข้อมูลพื้นฐานที่จำเป็นสำหรับวางแผนการทำงานการบริหารจัดการงานและปรับปรุงแก้ไขงานเพื่อให้มีประสิทธิภาพดีขึ้น

เรื่องที่ 1.1 แผนภูมิสำหรับการวิเคราะห์กระบวนการทำงาน

เนื่องจากการวิเคราะห์การปฏิบัติงานนั้นมุ่งหน้าที่จะทำให้เกิดความเข้าใจในการทำงานโดยละเอียดดังนี้เพื่อให้ง่ายต่อความเข้าใจซึ่งมีการจำลองการทำงานตั้งแต่ต้นจนจบผ่านทางแผนภูมิลักษณะต่าง ๆ ดังต่อไปนี้

1. แผนภูมิกระบวนการดำเนินงาน (Operation process chart)

2. แผนภูมิกระบวนการไหล (Flow process chart)

3. แผนภูมิการเคลื่อน (Flow diagram)

โดยแต่ละแผ่นภูมิก็วัตถุประสงค์แตกต่างกันดังต่อไปนี้

2. แผนภูมิกระบวนการไหล (Flow process chart)

แผนภูมิชนิดนี้เน้นที่การแสดงถึงกิจกรรมต่าง ๆ ที่เกิดขึ้นในระหว่างการทำงาน ได้แก่ การทำงานการขนถ่ายการตรวจสอบการรro และการเก็บคงคลัง โดยจะแสดงเวลาและระยะทางที่เกี่ยวข้องกับแต่ละกิจกรรมดังกล่าวด้วยชนิดของแผนภูมิกระบวนการไหล

1. แผนภูมิกระบวนการไหลของผลิตภัณฑ์ (Product flow process chart) จะแสดงถึงกิจกรรมต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับการเคลื่อนที่ของวัสดุหรือผลิตภัณฑ์

2. แผนภูมิกระบวนการไหลของกระบวนการทำงาน (Operative flow process chart)

เป็นแผนภูมิกระบวนการไหลที่บันทึกการทำงานและลำดับขั้นตอนในการทำงานของคนงานในการทำงานต่าง ๆ

สัญลักษณ์ของแผนภูมิกระบวนการดำเนินงานมี 5 ชนิด ได้แก่ วงกลมลูกศรสีเหลือง จัตุรัสสัญลักษณ์ “D” และสามเหลี่ยมกลับหัวดังแสดงในตารางที่ 1

ตารางที่ 2-1 สัญลักษณ์ของแผนภูมิกระบวนการดำเนินงาน

สัญลักษณ์	ความหมาย
○	การปฏิบัติงาน
➡	การเคลื่อนที่
□	การตรวจสอบงาน การตรวจสอบคุณภาพชิ้นงาน
D	การรอ
▽	การเก็บคงคลัง

ที่มา: เรื่องศักดิ์แก้วธรรมชาตย (2558)

ภาพที่ 2-4 แผนภูมิกราบวนการ ไอลค์ ที่มา: เรื่องศักดิ์แก้วธรรมชัย (2558)

แผนภูมิวิเคราะห์กระบวนการการทำงาน				หน้า_1_วง_1_										
ผู้ปั้นดูแล <input checked="" type="checkbox"/> ชีว.เบบ_2		ผู้จัดทำ <u>ชีว.งานดูแลห้องแม่ค้าอ.2</u>		ผู้ตรวจสอบ <u>ชีว.ตรวจสอบ แม่ค้าห้องแม่ค้าอ.2</u>										
แผนฯ CNC		โปรแกรม <u>IMT-1</u>		วันที่ <u>25/04/2561</u>										
ลำดับขั้นตอน	สัญลักษณ์	รายละเอียด	ระยะเวลา (นาที)	เวลา (นาที)										
1	● → □ □ ▽	รับวัสดุ		:										
2	● → □ □ ▽	ตัดกระดาษทึบเรื่องเด็ก 1		10										
3	● → □ □ ▽	ฝึกซ้อมเด็ก 1		:										
4	○ ← □ □ ▽	เดินไปพื้นที่เรื่องเด็ก 2	1.5	3										
5	○ ← □ ■ ▽	ตรวจสอบเด็ก 2 เศรษฐกรท่าทาง		:										
6	○ ← ■ □ ▽	ตรวจสอบเด็ก 2 เศรษฐกรท่าทางที่อยู่เด็ก 2		:										
7	● → □ □ ▽	ตรวจสอบเด็ก 2 เศรษฐกรท่าทาง 2 วันละ		3										
8	● → □ □ ▽	รับวัสดุ		:										
9	● → □ □ ▽	ตัดกระดาษทึบเรื่องเด็ก 2		10										
10	● → □ □ ▽	ฝึกซ้อมเด็ก 2		:										
11	○ ← □ □ ▽	เดินไปพื้นที่เรื่องเด็ก 1	1.5	3										
12	○ ← □ ■ ▽	ตรวจสอบเด็ก 1 เศรษฐกรท่าทาง		:										
13	○ ← ■ □ ▽	ตรวจสอบเด็ก 1 เศรษฐกรท่าทางที่อยู่เด็ก 1		:										
14	● → □ □ ▽	ตรวจสอบเด็ก 1 เศรษฐกรท่าทาง 1 วันละ		3										
สรุป														
<table border="1"> <tr><td>หมายเหตุ</td><td>หมายเหตุ</td></tr> <tr><td>○</td><td>.....</td></tr> <tr><td>→</td><td>.....</td></tr> <tr><td>□</td><td>.....</td></tr> <tr><td>■</td><td>.....</td></tr> <tr><td>▽</td><td>.....</td></tr> </table>	หมายเหตุ	หมายเหตุ	○	→	□	■	▽	รวมจำนวนขั้นตอนทั้งหมด	14
หมายเหตุ	หมายเหตุ													
○													
→													
□													
■													
▽													
รวมระยะเวลาทั้งหมด	3 นาที													
รวมเวลาหัก margins	0.5 นาที													

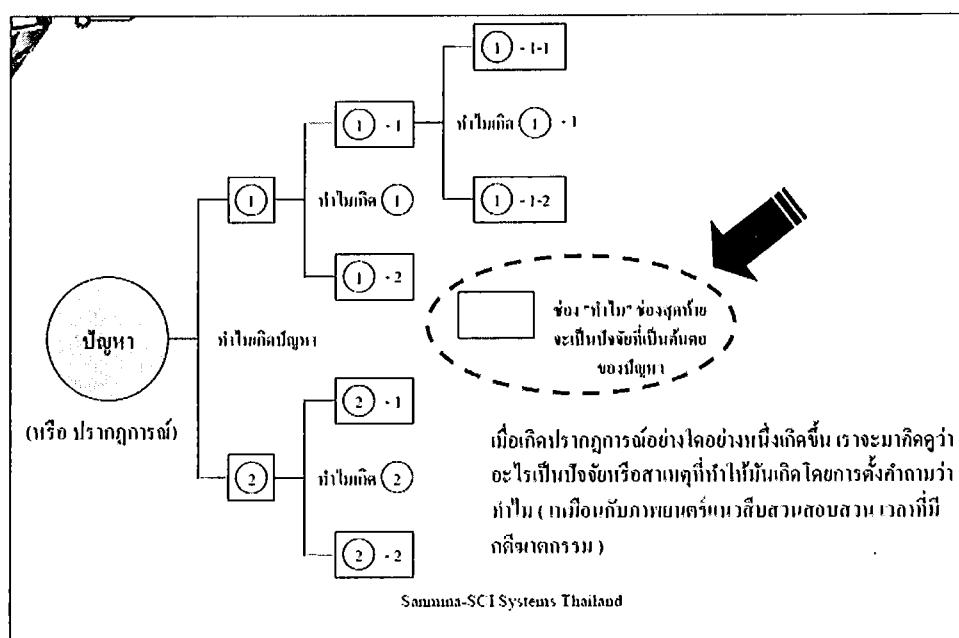
ภาพที่ 2-5 แผนภูมิกระบวนการใหญ่ของกระบวนการทำงาน
ที่มา: เรื่องศักดิ์แก้วธรรนชัย (2558)

2.3 Why Why Analysis

1 Why Why Analysis คืออะไร?

Why Why Analysis ถือเป็นเครื่องมือที่นิยมใช้กันมากตัวหนึ่งในการหาต้นตอของปัญหา (Root Cause) โดยมีวัตถุประสงค์เพื่อเป็นเทคนิคการวิเคราะห์หาปัจจัยที่เป็นต้นเหตุของปัญหาหรือปัญหาที่เกิดขึ้นเพื่อให้ได้พบต้นตอหรือ原因ที่แท้จริงและที่สำคัญคือเพื่อนำไปสู่การแก้ไขและป้องกันการเกิดซ้ำต่อไป แนวคิดของ Why Why จะคล้ายๆ กับ 5 Whys ขอให้ครูปในหน้าตัดไป

2. วิธีการคิดของ Why Why Analysis



ภาพที่ 2-6 รูปแบบการวิเคราะห์ปัญหาโดยใช้ Why Why Analysis

ที่มา: SCI Systems Thailand

3. จุดประสงค์ในการทำ Why – Why Analysis

- เพื่อให้พนักงานทุกคนที่ทำงานในหน่วยการผลิตมีความชำนาญและสามารถคิดหรือวิเคราะห์ในเชิงทฤษฎีได้
- สามารถปรับปรุงแก้ไขได้
- เพื่อให้มีความรู้และความเข้าใจถึงโครงสร้างและการทำงานของเครื่องจักร
- ทำให้พนักงานทราบได้การวิเคราะห์หาต้นตอของความผิดปกติของเครื่องจักรหรือการทำงานด้วยการวิเคราะห์อย่างถูกต้อง

5. เพื่อให้เกิดแนวคิดที่จะหามาตรการป้องกันไม่ให้เกิดปัญหาขึ้นซ้ำอีก
6. ผู้เข้าร่วมในการวิเคราะห์ประกอบด้วยฝ่ายซ้อมบำรุงและระดับปฏิบัติงานจึงทำให้ทุกคนสามารถทราบสาเหตุของปัญหาร่วมกัน

4. ก่อนการวิเคราะห์ด้วย Why-Why Analysis

- 1) สะสางปัญหาให้ชัดเจนยึดถูกข้อเท็จจริงให้มั่น

1.1) สะสางปัญหาให้ชัดเจนโดยไปคุยกับผู้ที่ต้นต่อหรือสถานที่ที่มีส่วนได้เสียเป็นเรื่องสำคัญมากเราต้องไปดูที่สถานที่ที่เกิดเหตุการณ์จริง ๆ เพื่อให้รู้อย่างลึกซึ้งว่ามีที่มาที่ไปอย่างไรและลักษณะอาการเป็นอย่างไร (เพื่อป้องการการนั่งที่โต๊ะแล้วนึก ๆ ตาม ๆ เอาแต่เพียงอย่างเดียว) โดยทั่วไปจะใช้แนวทางของ 5Gen.

Genba พื้นที่จริง

Genbutsu ของจริง (ชิ้นงานที่เกิดปัญหา)

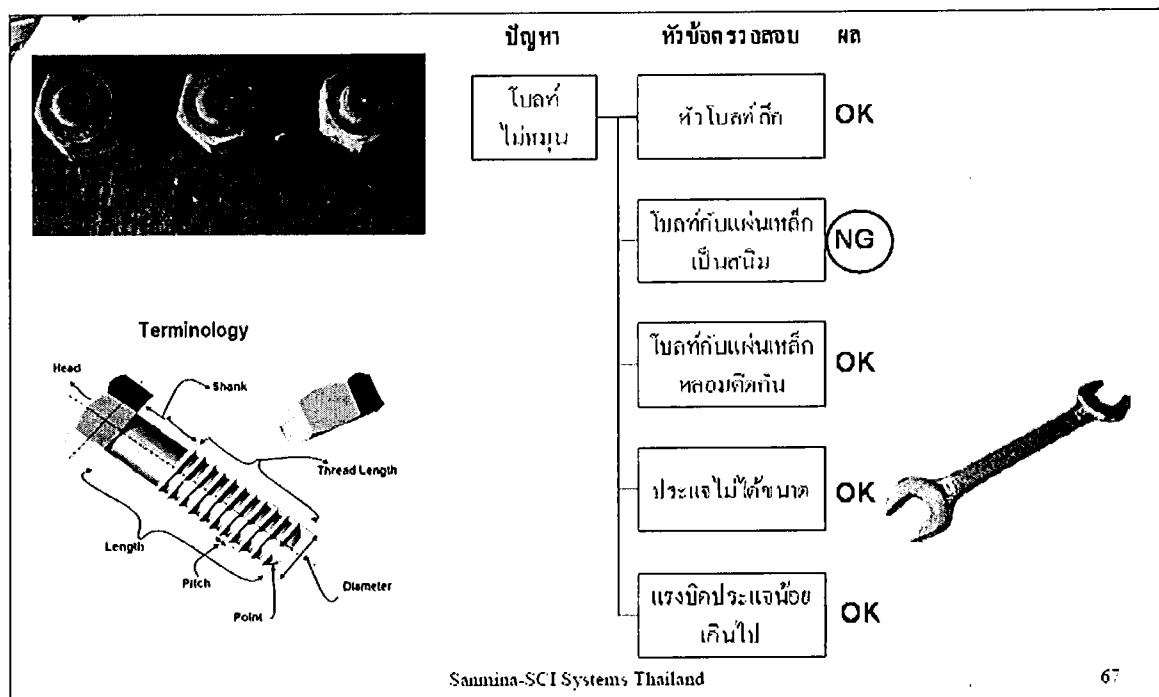
Genjisut สถานการณ์จริง (ใช้ข้อมูลจริง)

Genri หลักการทางทฤษฎีและปฏิบัติ

Gensoku ระเบียบกฎเกณฑ์

ในอดีตนี้การวิเคราะห์ด้วย 5Whys หรือ Why Why Analysis มันจะขาดการทวนสอบจากสถานที่จริงโดยมักจะทำการวิเคราะห์อยู่บนโต๊ะทำงานหรือห้องประชุมเสียมากกว่าทำให้ปัญหาไม่ได้รับการแก้ไขและค่อนข้างจะมีการเออนเอียง (Bias) ให้เข้ากับความคิดของผู้ตอบคำถามมากกว่าสภาพจริงที่อยู่หน้างาน นอกจากนี้เรื่องบางเรื่องที่เราสงสัยความสามารถตรวจสอบได้ทันทีที่หน้างานทำให้เราสามารถลดหัวข้อในการซักถามลงไปได้มาก

โบลท์ (Bolt) ที่ใช้ขัดแผ่นโลหะ

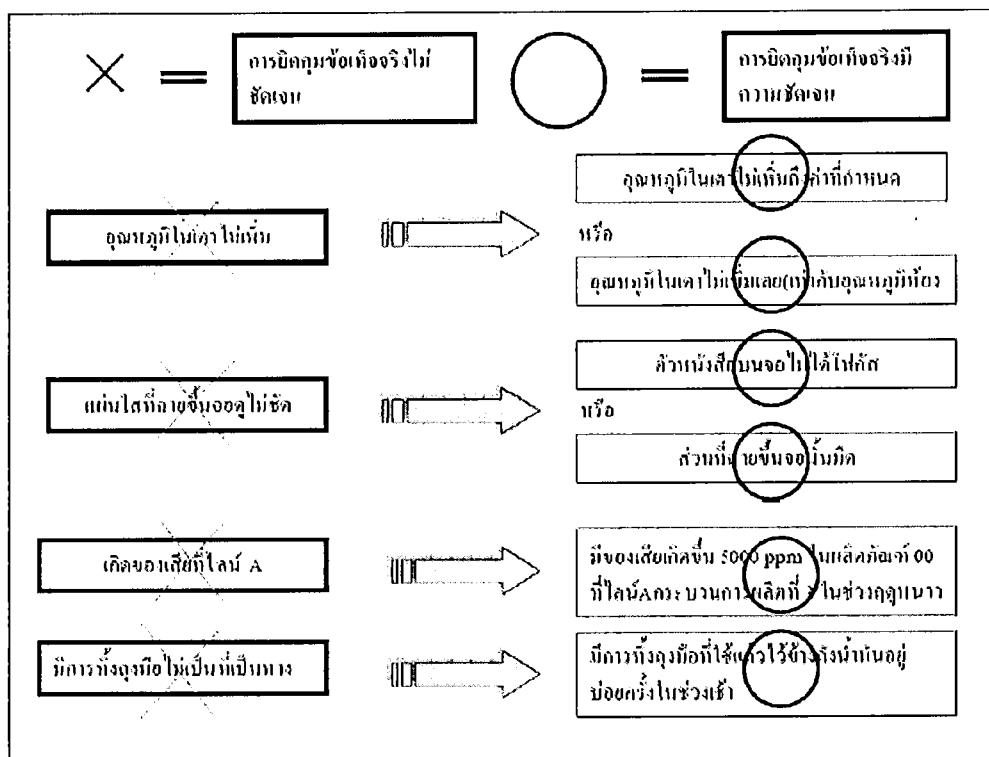


ภาพที่ 2-7 ตัวอย่างการวิเคราะห์ปัญหาโบลท์ไม่หมุน โดยใช้ Why Why Analysis
ที่มา: SCI Systems Thailand

จากตัวอย่างที่ยกมาจะเห็นว่าการไปคุ้ยที่สถานที่เกิดเหตุจริงจะทำให้เราตัดประเด็นในหัวข้อที่เราต้องทำการตรวจสอบออกໄไปได้จะทำให้เหลือแค่สิ่งที่เกิดปัญหาจริง ๆ

1.2 ยึดกุมข้อเท็จจริงให้มั่นในขณะเดียวกันเมื่อลงไปคุ้ยข้อเท็จจริงที่เกิดขึ้นโดยใช้ตาสังเกตจะต้องยึดกุมข้อเท็จจริงให้ชัดเจนขอให้ลองคุยกันตัวอย่างในหน้าตัดไป

ยึดคุณข้อเท็จจริงอย่างถูกต้อง โดยใช้ตัวสังเกต



ภาพที่ 2-8 ตัวอย่างการวิเคราะห์ปัญหาโดยยึดคุณข้อเท็จจริง

ที่มา: SCI Systems Thailand

การยึดคุณข้อเท็จจริงให้ถูกต้องควรพิจารณาจากตำแหน่งที่เกิดปัญหา-สถานที่-ประเภท-สภาพ-สัดส่วน-ความถี่-ปริมาณ-เวลา-อื่น ๆ

2. ทำความเข้าใจในโครงสร้างและหน้าที่ของส่วนที่เป็นปัญหา

2.1 จะต้องทำการแยกแจงส่วนงานที่เป็นปัญหาให้ออกมาเป็นโควต้าแล้วแต่ความต้องการ ความสัมพันธ์ของชิ้นส่วน, แสดงความสัมพันธ์ของหน้าที่, และค่าที่ควรจะเป็นของชิ้นส่วนนั้น ๆ กับสภาพที่ใช้งานจริงหรือกล่าวได้ว่าเป็นการเปรียบเทียบ Basic condition กับ Working condition ฯลฯ

2.2 ในกรณีของงานทั่ว ๆ ไปให้เขียนภาพขั้นตอนหรือการไหลของงานและทำความเข้าใจเกี่ยวกับหน้าที่ของงานนั้น ๆ

5) วิธีการมองปัญหาของ Why-Why Analysis

1. การมองจากสภาพที่ควรจะเป็น

1.1 แนวทางแรกนั้นเป็นการค้นหาสาเหตุโดยการนึกภาพ. ขึ้นมาในหัวว่าการทำให้ดีนั้นจะต้องมีรูปแบบลักษณะและเงื่อนไขอย่างไร

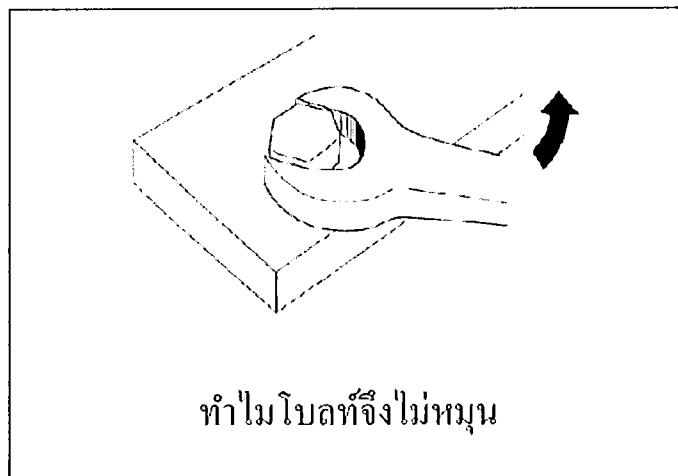
1.2 การมองปัญหาจากสภาพที่ควรจะเป็นคือการเปรียบเทียบวิธีการของตนเองกับสิ่งที่เป็นมาตรฐานหรือเป็นที่ยอมรับของคนทั่วไป

1.3 “การมองปัญหาจากสภาพที่ควรจะเป็น” เป็นการกำหนดแนวทางในการค้นหาสาเหตุของปัญหาโดยการเปรียบเทียบปัญหาที่เกิดกับสภาพที่ควรจะเป็นหลังจากกำหนดแนวทางได้แล้วก็จะต้องคำนวณว่า “ทำไม่” ไปเรื่อย ๆ เพื่อค้นหาปัจจัยหรือสาเหตุออกมานะ

2) การมองจากหลักเกณฑ์หรือทฤษฎี

เป็นการมองปัญหาจากการทำความเข้าใจกับหลักเกณฑ์หรือจากทฤษฎีที่เกี่ยวข้องกับการทำงานของเครื่องจักรนั้น ๆ

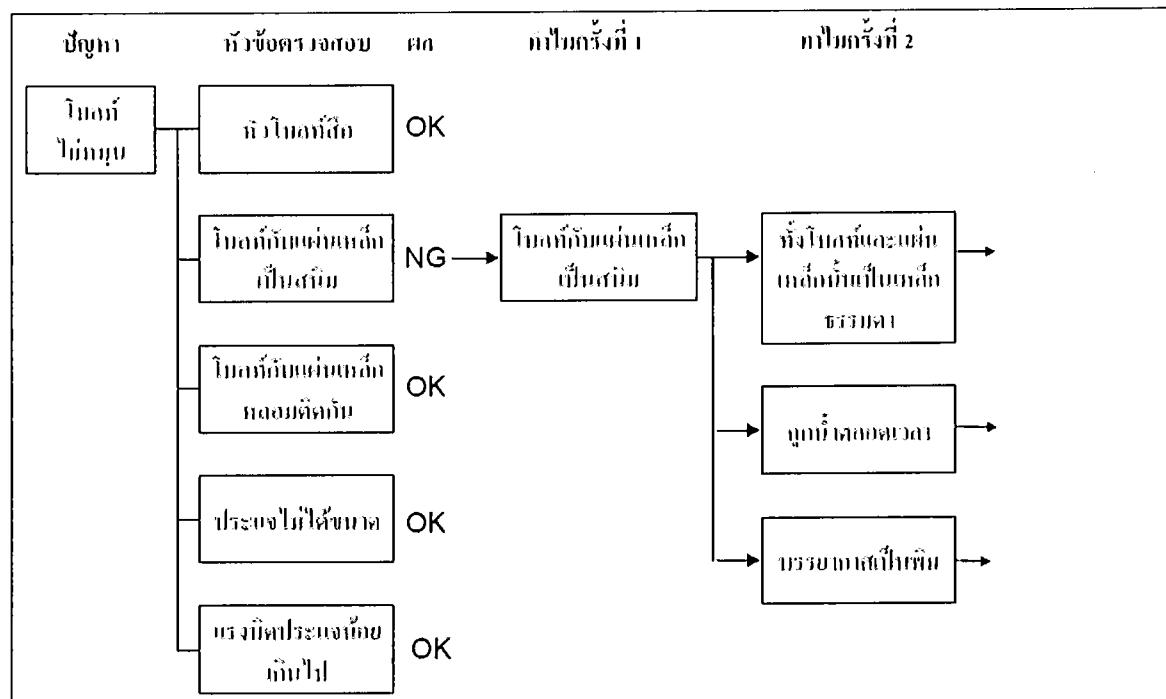
จากปัญหาหรือปรากฏการณ์ “โนบลท์ไม่หมุน”



ภาพที่ 2-9 ปัญหาทำไม่โนบลท์ไม่หมุน

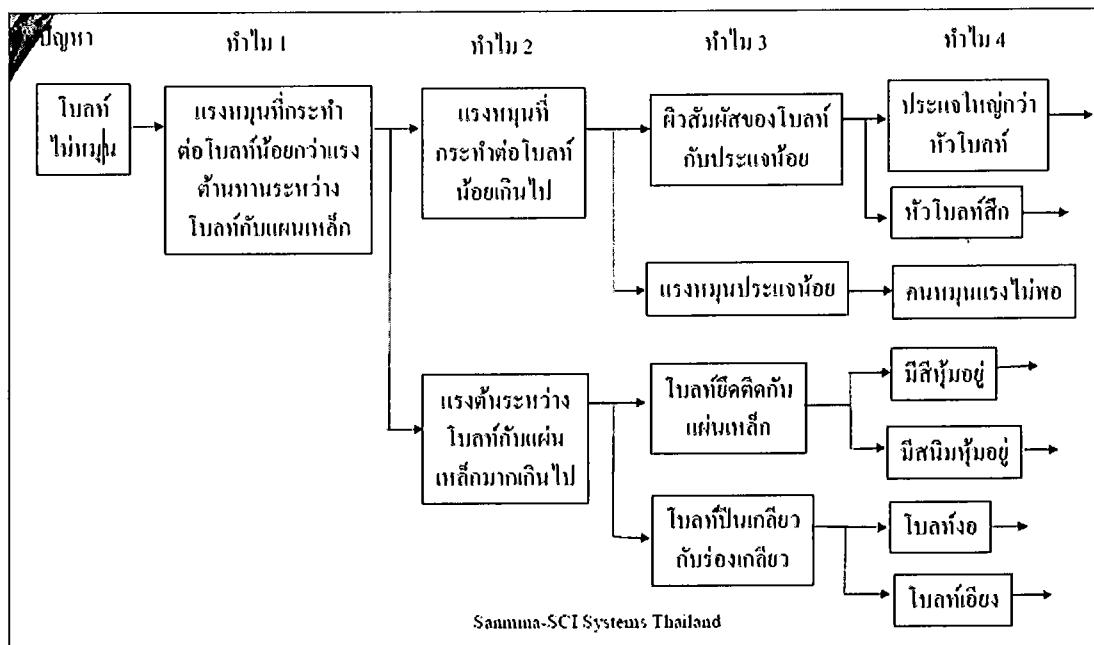
ที่มา: SCI Systems Thailand

การมองสภาพของปัจจัยจากความเป็นจริง



ภาพที่ 2-10 ตัวอย่างการวิเคราะห์ปัญหาโดยที่ไม่หมุนจากสภาพความเป็นจริง
ที่มา: SCI Systems Thailand

การมองจากหลักการหรือทฤษฎี



ภาพที่ 2-11 ตัวอย่างการวิเคราะห์ปัญหาโดยที่ไม่หมุนจากหลักการหรือทฤษฎี
ที่มา: SCI Systems Thailand

การมองปัญหาทั้งสองแบบมีข้อแตกต่างหรือข้อควรระมัดระวังดังนี้

1. ในกรณีที่ปัญหาหรือปรากฏการณ์ที่เกิดขึ้นเข้าใจได้ไม่ยากนักหรือมีต้นเหตุของปัญหาเพียงหนึ่งสาเหตุควรใช้วิธีการมองปัญหาจากสภาพที่ควรจะเป็น

2. ในกรณีที่ปัญหาหรือปรากฏการณ์ที่สนใจเกี่ยวข้องกับกลไกที่ค่อนข้างเข้าใจยากหรือมีต้นเหตุของปัญหาหลายสาเหตุควรเลือกใช้วิธีการมองปัญหาจากหลักเกณฑ์หรือทฤษฎี หากมีความเข้าใจมากพอแล้วอาจใช้ทั้งสองวิธีพร้อม ๆ กันก็ได้

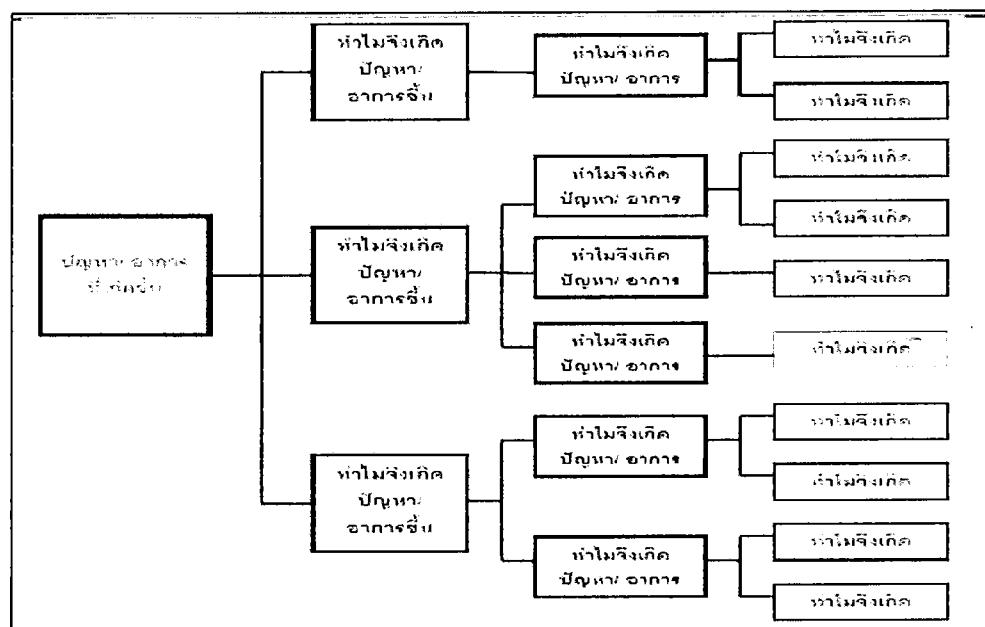
5) วิเคราะห์ทางวิธีการแก้ไขหรือป้องกัน

จากการวิเคราะห์ขึ้นสุดท้ายทำให้เราได้ทราบถึงต้นตอที่แท้จริงจากนั้นเราก็มาค้นหาวิธีการแก้ไขและมาตรการป้องกันการเกิดซ้ำซึ่งจากตัวอย่างมอเตอร์เสียจะเห็นว่าวิธีการแก้ไขหรือซ่อมมอเตอร์และนำໄปทำให้เครื่องจักรสามารถใช้งานได้ส่วนวิธีการป้องกันการเกิดซ้ำคือการกำหนดมาตรฐานการตรวจสอบดูแลรักษาเพื่อไม่ให้มอเตอร์ทำงานเกินกำลัง (OVER LOAD) ซึ่งอีก

6) นำมาตรการแก้ไขไปปฏิบัติจริง

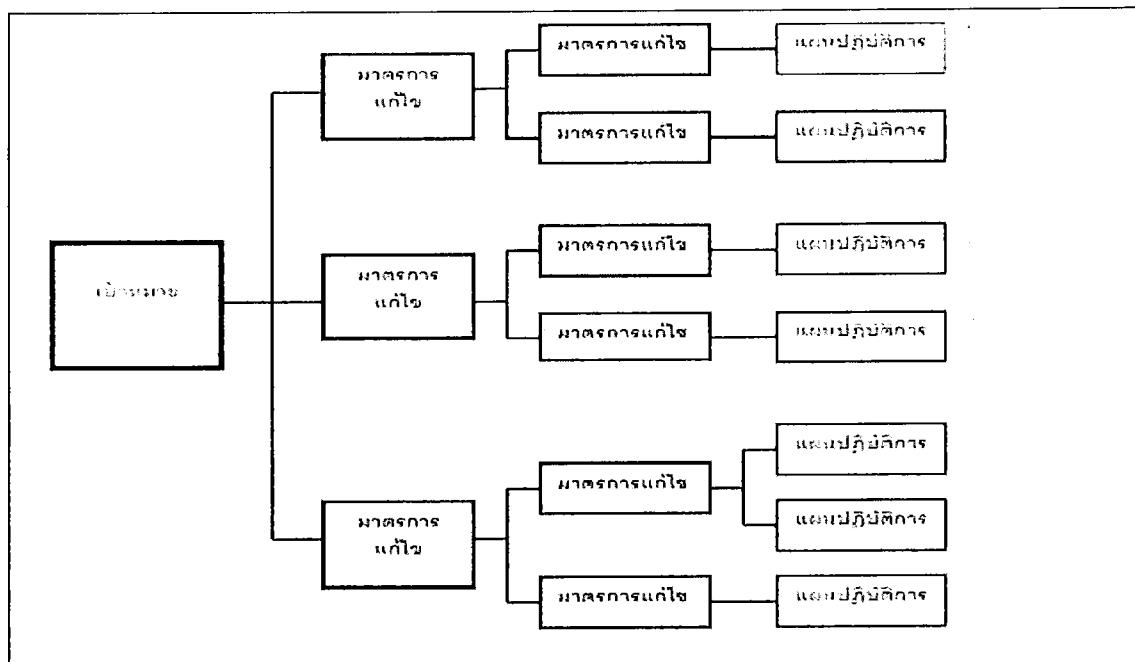
น้ำวิธีการแก้ไขและป้องกันดังกล่าวไปปฏิบัตินอกจากนี้อาจนำวิธีการแก้ไขป้องกันดังกล่าวไปขยายผลกับสิ่งอื่น ๆ หรือหน่วยงานอื่น ๆ ที่มีความใกล้เคียงกันก็จะเป็นประโยชน์มากขึ้นอีกรับเหมือนยิงปืนนัดเดียวได้นกหลายตัว

Why Why Tree



ภาพที่ 2-12 วิธีการวิเคราะห์ปัญหาแบบ Why Why Analysis
ที่มา: SCI Systems Thailand

How How Tree

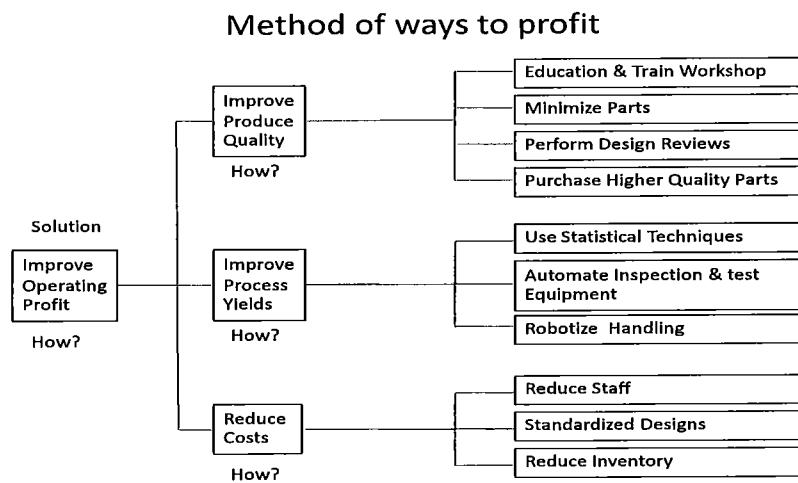


ภาพที่ 2-13 วิธีการแก้ไขปัญหาแบบ How How Analysis

ที่มา: SCI Systems Thailand

How-How analysis of ways toimprove operating profit

จุดประสงค์ของ How-HowDiagrams ก็คือช่วยให้เห็นทางเลือกของสถานการณ์ในเชิงได้รับผลกระทบอย่างไร (how to achieve impact) โดยบล็อกแรกซ้ายสุดจะเป็นคำตอบที่ต้องการ (Solution) เช่น “ปรับปรุงผลประกอบการ” แล้วเราจะถามว่าแล้วจะ“ปรับปรุงผลประกอบการ” ได้อย่างไร(How)



ภาพที่ 2-14 วิธีการแก้ไขปัญหาแบบ How How Analysis hely ฯ วิธี
ที่มา: SCI Systems Thailand

2.5 ECRS คืออะไร ECRS หมายถึงเป็นหลักการที่ประกอบด้วยการกำจัด (Eliminate) การรวมกัน (Combine) การจัดใหม่ (Rearrange) และการทำให้ง่าย (Simplify) ซึ่งเป็นหลักการง่าย ๆ อธิบายได้ง่าย ๆ ดังนี้

E = Eliminate หมายถึงการตัดขั้นตอนการทำงานที่ไม่จำเป็นในกระบวนการออกไประถวัตคือเดิมบรรจุภัณฑ์เพื่อการขนส่ง (หินห่อภายนอก) ใช้กระดาษกล่องลูกฟูก 5 ชั้นเกรดราร์ดาค่อนข้างดีพิมพ์ลายยี่ห้อ 2 สีนำหน้าสุดท้ายไม่เกิน 2 กิโลกรัมข้างในบรรจุสินค้าประเภทขนมขบเคี้ยว คือมีกล่องบรรจุขนาด 1 โหลดพลาสติกซีลเรียบร้อยฉลากสีสวยงามสำหรับการขายส่งและภายในกล่องจะเป็นขนมซึ่งบรรจุในซองพลาสติกอัดก๊าซในโตรเรเจนพิมพ์ลายสวยงาม

C = Combine หมายถึงการรวมขั้นตอนการทำงานเข้าด้วยกันเพื่อประหยัดเวลาหรือแรงงานในการทำงานสิ่งที่เห็นได้ชัดว่าเรื่องของการขนส่งแบบ Milk Run แต่พนักงานต้องย้ายที่เพียงพบที่ในโรงงานคือเดิมพนักงานตรวจสอบคุณภาพต้องตรวจสอบสินค้าสำเร็จรูปและวัตถุดินในอดีตที่ผ่านมากจะทำงานไม่ทันโดยเฉพาะในช่วงเวลาที่วัตถุดินเข้าและต้องส่งมอบสินค้าให้กับลูกค้าในเวลาไม่เรียงกันที่สำคัญหากไม่มีผลจากการตรวจสอบก็ไม่สามารถส่งมอบสินค้าให้ลูกค้าหรือนำวัตถุดินไปผลิตได้การดำเนินการง่าย ๆ ที่ไปคุยกับทางโรงงานคือการรวมเข้าด้วยกันหลักการก็คือต้องคำนวณว่าพนักงานตรวจสอบคุณภาพจำเป็นต้องรับสินค้าด้วยหรือไม่ต้องเพียงแต่มาเก็บตัวอย่างไปตรวจสอบก็เลยเสนอวิธีการว่าให้พนักงานตรวจสอบคุณภาพสอนวิธีการ

เก็บตัวอย่างกับพนักงานรับสินค้าแล้วให้พนักงานรับสินค้าเก็บตัวอย่างให้ส่วนด้านสินค้าสำเร็จรูป กีเซ่นกันนำแนวคิดของ Quality Built-In เข้ามาใช้คือให้พนักงานผลิตเป็นผู้ตรวจสอบสินค้าที่ตนเองผลิตส่วนพนักงานตรวจสอบคุณภาพให้มีหน้าที่เพียงการตุ่มตรวจสอบเท่านั้น

R = Rearrange หมายถึงการจัดลำดับงานใหม่ให้เหมาะสมกีดีขึ้นตอนของการ

ตรวจสอบกล่องบรรจุภัณฑ์เดิมจะต้องได้กล่องสำเร็จรูปแล้วจึงตรวจสอบซึ่งสาระสำคัญของการ ตรวจสอบยังไงก็คุณภาพการพิมพ์เข่นเนดสีความคมชัดซึ่งหากผลการตรวจไม่ผ่านก็ต้องปฏิเสธสินค้านั้น หากเราขยับขึ้นตอนการตรวจสอบคุณภาพการพิมพ์ไปก่อนการขึ้นรูปก็จะทำให้สามารถปฏิเสธ สินค้าก่อนไม่ต้องเสียเวลาและต้นทุนในการขึ้นรูปกล่องอีก

S = Simplify หมายถึงปรับปรุงวิธีการทำงานหรือสร้างอุปกรณ์ช่วยให้ทำงานได้ง่ายขึ้น ตัวอย่างของโรงงานนี้ที่มีปัญหาเกี่ยวกับลายมือของพนักงานที่เขียนนานบนเอกสารที่ได้รับทำให้ หน่วยงานที่ได้ออกสารานั้นต้องทำการเดาส่งผลให้เกิดการผลิตสินค้าผิดรุ่นผิดขนาดผิดลักษณะ หาก โรงงานทำการเปลี่ยนแบบฟอร์มของเอกสารใหม่ลดการเขียนลงเป็นมีช่องให้เลือกรุ่นขนาดลาก แทนก็จะทำงานได้ง่ายขึ้นหรือมีบริษัทหนึ่งแต่ละแผนกใช้ชื่อเรียกสินค้าแตกต่างกันทำให้ต้องมา เดาว่าฝ่ายตลาดเรียกแบบนี้แล้วจะเป็นชื่ออะไรของฝ่ายวางแผนการผลิตซึ่งวิธีที่ทำให้ง่ายขึ้นกีดีใช้ รหัสสินค้าที่เป็นตัวเลขแทนชื่อเรียกสินค้าจะป้องกันความสับสนของพนักงานได้มากกว่า

ตัวอย่าง: เทคนิคการคิดวิธีการปรับปรุงแบบ ECRS

- จัดสิ่งที่ไม่จำเป็น (Eliminate)

ให้นักเรียนจัดสิ่งที่ไม่จำเป็นหรืองานที่ไม่จำเป็นออกไป เช่น ในขั้นตอนการทำก๋วยเตี๋ยว แม่ค้าต้องพิจารณาว่ามีสิ่งใดบ้างที่ไม่จำเป็นในการทำก๋วยเตี๋ยวมาวางทำให้เกะกะหรือเป็นอุปสรรค ในการทำงานหรือแม้กระทั่งขัดวิธีการทำงานที่ไม่จำเป็น เช่น การก้มเพื่อหยิบลูกชิ้นและเนื้อสัตว์มา ลวกแม่ค้าควรขัดการก้มลงออกไปนอกจากจะทำให้ปวดหลังแล้วยังเป็นการเสียเวลาอีกด้วยแม่ค้า อาจคิดว่าควรมีตัวมารองกันตั้งน้ำแข็งให้สูงขึ้นเพื่อจะได้ไม่ต้องก้มอีก

- หาวิธีการขับรวมกัน (Combine)

จากตัวอย่างแม่ค้าต้องหยิบเส้นก๋วยเตี๋ยวและถั่วอกคนละที่กันทำให้เสียเวลาในการหยิบ ดังนั้นแม่ค้าควรนำเส้นก๋วยเตี๋ยวและถั่วอกมารวมไว้ในที่เดียวกันอีกตัวอย่างหนึ่งได้แก่สมัยก่อน จะกินกาแฟเราต้องเสียเวลาตักกาแฟเสร็จแล้วต้องมาตักน้ำตาลและครีมเที่ยวนแต่ตอนนี้มีการผลิต กาแฟในช่องแบบ 3 in 1 คือมีกาแฟนำ้ำตาลครีมเที่ยมอยู่ในช่องเดียวกันซึ่งเป็นการนำรวมกัน เพื่อที่จะประหยัดเวลาและพกพาได้สะดวก

- จัดเรียงใหม่ (Rearrange)

ถ้าหากว่าวิธีการทำงานแบบเดิมมีความสูญเสียเกิดขึ้น ไม่ว่าเกิดจากกระบวนการในการหิน สิ่งของต่าง ๆ ซึ่งทำให้เกิดความสูญเสียได้ถ้าระบบหินกับสิ่งของนั้นอยู่ใกล้กัน เช่น ในร้านอาหาร โต๊ะลูกค้ากับที่วางงานช้อนส้อมน้ำและน้ำแข็งอยู่ใกล้กันมากทำให้ต้องใช้เวลาในการไปหยิบ สิ่งเหล่านี้ดังนั้นความมีการจัดเรียงใหม่ เช่นงานช้อนส้อมน้ำและน้ำแข็งซึ่งเป็นของที่ใช้บ่อย ๆ จำนวนมาก ไว้ใกล้ตัวของลูกค้า เมื่อลูกค้าสั่งจะได้หยิบได้ทันท่วงที่และคราวมีหลาย ๆ ชุดหรือตัวอย่างแม่ค้า ขายก๋วยเตี๋ยวการลากลูกชิ้นและเนื้อหมูต้องใช้เวลาในการลากให้ลูกค้าแต่ละคนคนละ 30 วินาทีซึ่ง ใช้เวลาในการแม่ค้าอาจเปลี่ยนวิธีการใหม่ โดยอาจจะลากลูกชิ้นกับเนื้อสัตว์เตรียมไว้ก่อนเวลาที่ นักเรียนจะพักรับประทานอาหารเมื่อนักเรียนสั่งก๋วยเตี๋ยวแม่ค้าก็ใส่เนื้อหมูลูกชิ้นที่สุกแล้วลงใน ชามโดยไม่ต้องมาทำในขณะที่นักเรียนสั่งก็จะทำให้ลดเวลาได้ถึงคนละ 30 วินาทีหรือครั้งละมาก ๆ เพื่อไม่ให้เป็นการเสียเวลาและลูกค้าก็ไม่ต้องรอนาน

- การทำให้ง่ายขึ้น (Simplify)

ถ้านักเรียนไปห้องสมุดจะเห็นว่าห้องสมุดที่ดีนั้นออกแบบมีหนังสือที่คัดเลือกต้องค้นหา ได้ง่ายด้วยและสามารถที่ค้นหาหนังสือได้ง่ายนั้น เพราะมีการแบ่งแยกประเภทหมวดหมู่ไว้อย่าง ชัดเจน มีป้ายติดแสดงประเภทของหนังสือแต่ละประเภททำให้เราสามารถค้นหาหนังสือได้อย่าง รวดเร็วในการทำงานต่าง ๆ ก็จะง่ายกับเราต้องคิดว่าทำอย่างไรจึงจะทำให้ง่ายขึ้น เช่น ร้านขายก๋วยเตี๋ยว แม่ค้าต้องนำถังแก้วส่อง光芒หน้าร้านทุกวันพอตอนเย็นก็นำถังแก้วไปเก็บหลังร้านการที่ต้องยกถัง แก้วทุกวันนั้นเป็นสิ่งที่ลำบาก เพราะถังแก้วมีน้ำหนักมากและถ้ายกไม่ถูกวิธีอาจจะ ก่อให้เกิดอันตรายได้ดังนั้นจึงมีการคิดว่าจะขนถังแก้วส่องอย่างไรให้ง่ายจึงมีการประดิษฐ์ที่ร่องถังแก้ว ที่มีขนาดคงกลมทำด้วยเหล็กและรองรับข้างล่างที่ทำด้วยล้อเพื่อให้สามารถเลื่อนไปไหนมาไหนได้ อย่างสะดวกเมื่อจะนำถังแก้วส่องไปหน้าร้านก็ยกประยุกต์แรงงานอีกด้วย

หลัก E-C-R-S นี้ไม่จำเป็นต้องใช้ทั้งหมดพร้อมกันจะเลือกใช้ ECRS ตัวใดตัวหนึ่งก็ได้ ตามความเหมาะสม

การตรวจพิจารณา

การตรวจพิจารณาเป็นขั้นตอนของการตรวจสอบหาข้อบกพร่องของการทำงานวิธีเดิม เพื่อหาวิธีการปรับปรุงให้การทำงานนั้นเป็นไปอย่างมีประสิทธิภาพอันเป็นการเพิ่มผลผลิตหลักการ ของการปรับปรุงงานให้ง่ายคือหลักการ 4W 1H และ ECRS เพื่อกำหนดมาตรการ トイตอบการเลือก มาตรการที่เหมาะสม โดยคำนึงความเป็นไปได้ทางเทคนิคและทางเศรษฐศาสตร์

ตารางที่ 2-2 การปรับปรุงด้วยหลักการของวิศวกรรมอุตสาหการ

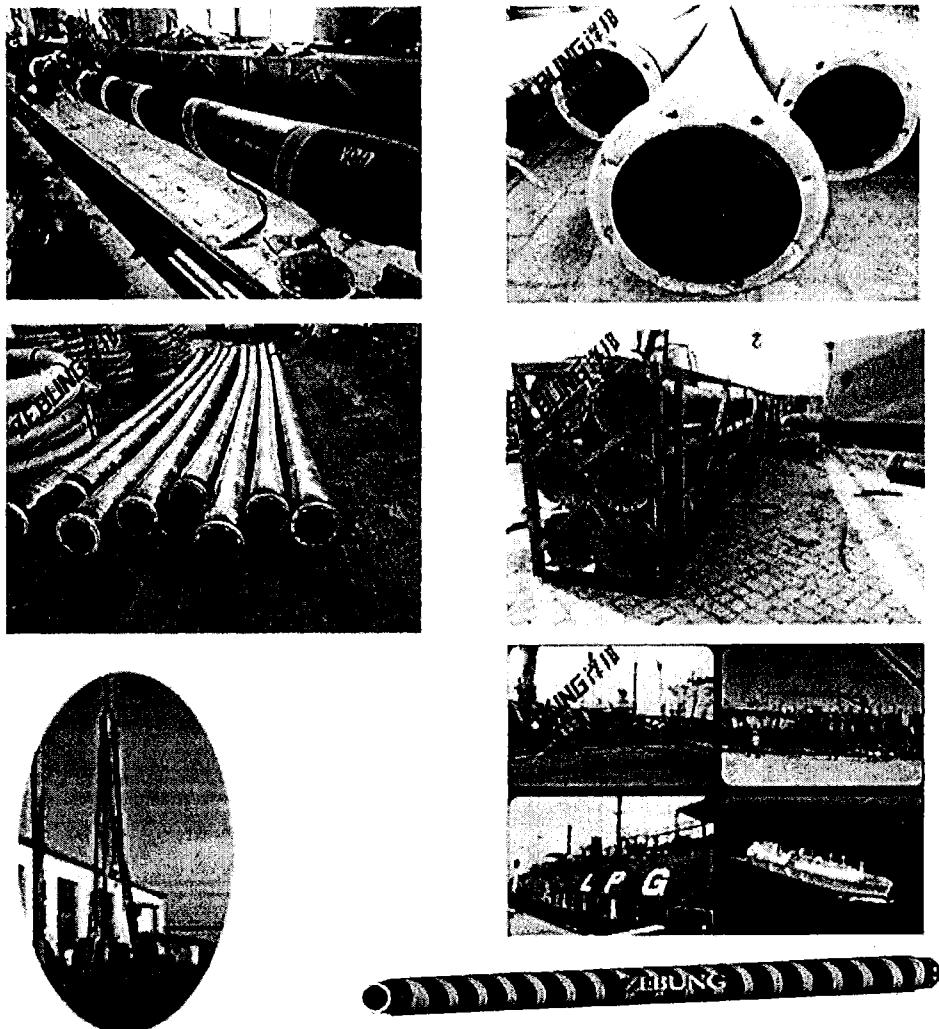
ประเด็น	สถานะปัจจุบัน	เหตุผล	แนวทางอื่น	บทสรุป
1. จุดประสงค์ (What)	หัวง朦胧ไว้จาก วิธีการทำงานใน ปัจจุบัน	ท้าไป (Why) หัวง朦胧เช่นนี้	กำจัดทิ้งได้ หรือไม่ (Eliminate)	จุดประสงค์ ต้องไว้
2. สถานที่ (Where)	ปัจจุบันนี้ทำงาน นี่ก็สถานที่ใด	ท้าไป (Why) ทำงานที่สถานที่ นั้น	รวมสถานที่ ทำงานเข้าด้วยกัน ได้ใหม่ (Combine)	ท้าที่สถานที่ใด
3. ลำดับขั้น (When)	ปัจจุบันมีลำดับ ขั้นตอนการ ทำงานอย่างไร	ท้าไป (Why) มี ลำดับขั้นตอน อย่างนี้	สามารถสลับ ขั้นตอนการ ทำงานได้ใหม่ (Rearrange)	การทำงานควรมี ขั้นตอนอย่างไร
4. บุคลากร (Who)	ปัจจุบัน นอบหน่วยให้ ใครทำงานนี้	ท้าไป (Why) ให้ คนนั้น	คนอื่นทำได้ใหม่	ควรให้ใครเป็น คนทำงานนี้
5. วิธีการ (How)	ปัจจุบันมีวิธีการ ทำงานอย่างไร	ท้าไป (Why) มี วิธีการทำงาน อย่างนี้	มีวิธีการทำงานที่ ง่ายกว่านี้หรือไม่ (Simplification)	ควรมีวิธีการ ทำงานอย่างไร

4W 1H

ECRS

ที่มา: วันชัยรัฐวนิช (2539)

LPG RUBBER HOSE



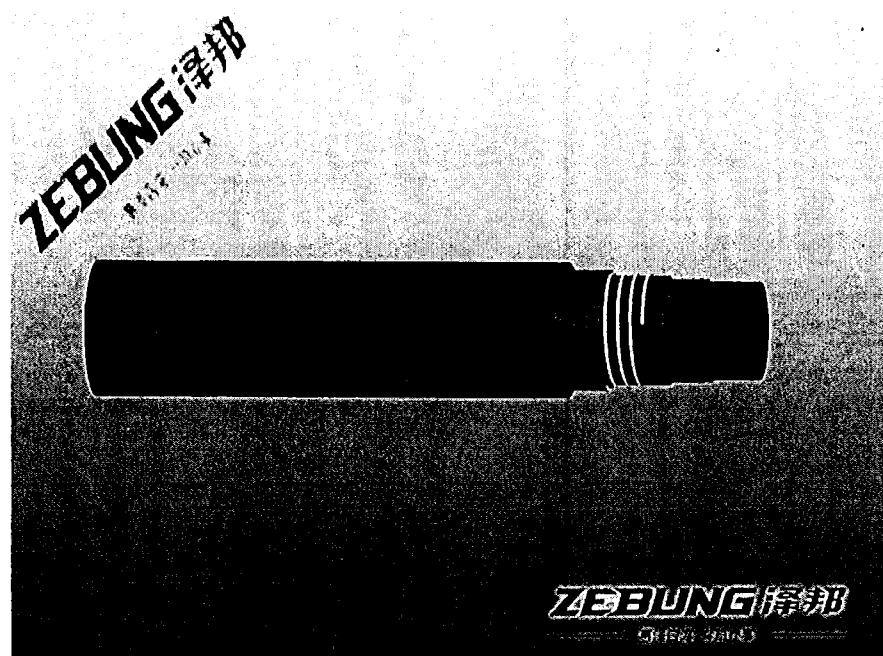
ภาพที่ 2-15 LPG Rubber Hose

ที่มา: Jing County ZeBung Rubber Technolgy Co.,Ltd

รายละเอียด

ส่วนใหญ่ใช้สำหรับการขนส่งก๊าซสำหรับระบบก๊าซเชื้อเพลิง ท่อยางจะทำจากยางคลอโรฟิลิน ซึ่งเป็นวัสดุสังเคราะห์ที่ทนอุณหภูมิติดต่อได้มาก และเสริมด้วยวัสดุทนแรงดึงได้มากโดยมีการถักเป็นไข หรือมนวนเป็นวง และทนต่อสภาพอากาศที่เปลี่ยนแปลงไป ทนได้กับการยืดหยุ่น

ของท่อ และมีน้ำหนักเบา ดัดโค้งงอได้พอสมควร และมีผิวเรียบเส้นผ่าศูนย์กลางจาก 100 มม. (4")
ถึง 300mm (12") ทนแรงดันได้ 20 ถึง 100 Bar, ทนอุณหภูมิได้ -40 ถึง 100 องศาเซลเซียส



ภาพที่ 2-16 ส่วนประกอบแต่ละชั้นของ LPG Rubber Hose

ที่มา: Jing County ZeBung Rubber Technology Co.,Ltd

การนำไปใช้งาน



ภาพที่ 2-17 การใช้งาน LPG Rubber Hose

ที่มา: Jing County ZeBung Rubber Technolgy Co.,Ltd

ใช้เป็นห่อขันถ่ายก๊าซ และนำมันจากเรือขึ้นไปที่ถังเก็บผลิตภัณฑ์ หรือจากถังเก็บผลิตภัณฑ์ลงไปที่เรือ หรือจะขนถ่ายจากเรือใหญ่ลงสู่เรือเล็กได้ ซึ่งสามารถใช้แทนห่อเหล็กได้

ตารางที่ 2-3 รายละเอียดของหัว LPG Rubber Hose

Inside Diameter เส้นผ่าศูนย์กลางภายใน	Working Pressure Pressure	Burst pressureความดันไฟฟ้าให้หัวออกทางเดก	Vacuum Pressure ดูดอากาศPressure	Bending Radiusรัศมี彎曲 โค้ง	Ahesive Strength แรงติดเกาะ หล่อพิ้งค์	Abrasion valueค่า การตื้ก หล่อพิ้งค์	ความยาว Length					
inchนิ้ว	mm มิลลิเมตร	kg/cm² ต่ำ แรงดัน	kg/cm² บาร์ แรงดัน	kg/cm² บาร์ แรงดัน	kg/cm² บาร์ แรงดัน	kg/cm² นิ้วต่ำ บาร์	kg/cm² นิ้วต่ำ บาร์					
100100	44	300300	2020	150001500	100100	-240	-16	2424	600600	$\geq 4 \geq 4$	$\leq 1 \leq 1$	10 to 2010 ฟุต 20
125125	55	300300	2020	15001500	100100	-240	-16	3030	750750	$\geq 4 \geq 4$	$\leq 1 \leq 1$	10 to 2010 ฟุต 20
152152	66	300300	2020	15001500	100100	-240	-16	3535	900900	$\geq 4 \geq 4$	$\leq 1 \leq 1$	10 to 2010 ฟุต 20
200200	88	300300	2020	15001500	100100	-240	-16	5555	14001400	$\geq 4 \geq 4$	$\leq 1 \leq 1$	9 to 11.89- 11.8
250250	1010	300300	2020	15001500	100100	-240	-16	7979	20002000	$\geq 4 \geq 4$	$\leq 1 \leq 1$	9 to 11.89- 11.8

ที่มา: Jing County ZeBung Rubber Technology Co.,Ltd

งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

กม พรประเสริฐ และคณิศร ภูนิคม (2556) งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อปรับปรุงประสิทธิภาพกระบวนการผลิตเครื่องปั๊มดินเผา กรณีศึกษา กลุ่มชุมชนภาคหัวย ตำบลในเมือง อำเภอเมือง จังหวัดอุบลราชธานี การดำเนินการวิจัยเริ่มจากการเก็บข้อมูลจากใบตรวจสอบ และการสนทนากลุ่มผู้เกี่ยวข้องแล้วทำการคัดเลือกผลิตภัณฑ์ที่จะนำมาปรับปรุง โดยกระบวนการวิเคราะห์ เชิงคัดชั้น ทำการวิเคราะห์ข้อขัดข้องและผลกระทบ โดยใช้แผนภูมิพาร์โต้คันหากระบวนการที่มีความเสี่ยงสูงเพื่อนำมาปรับปรุงคุณภาพ และวิเคราะห์หาสาเหตุของปัญหาโดยใช้แผนภูมิพาร์โต้คันหากระบวนการที่ทำไม่ได้ แนะนำมาตรการปรับปรุงคุณภาพโดยใช้แผนภูมิต้นไม้ หลังจากนั้นทำการวิเคราะห์หาความสูญเปล่าจากแผนภูมิกระบวนการ ให้ลดลง แล้วทำการลดความสูญเปล่าโดยใช้หลักการ ECRS ซึ่งผู้วิจัยพบว่าปัญหาหลักในกระบวนการผลิตเครื่องปั๊มดินเผาคือ เครื่องตัดดินไม่ได้คุณภาพ และเกิดความสูญเปล่าจากการรอคอย จึงทำการกำจัดความแปรผันโดยใช้วิธีการดำเนินงานตามกระบวนการ Six Sigma ได้ผลลัพธ์คือ ค่าสมรรถนะในกระบวนการตัดดินสูงขึ้น ค่าความเสี่ยงลดลง ระยะทางในสายการผลิตลดลง และระยะเวลาที่ใช้ลดลง

Hashim (2008) LPG มีหลายชนิดขึ้นกับอัตราส่วนผสมระหว่าง Propane และ Butane โดยทั่วไปจะผสมที่ Butane 70% หรือ 60% และ Propane 30% – 40% อย่างไรก็คืออัตราส่วนผสม บางครั้งก็ถูกควบคุมด้วยลักษณะการนำไปใช้งาน เนื่องจากอัตราส่วนผสมที่แตกต่างกันนี้จะทำให้การให้ความพลังงาน/ให้ความร้อน (Combustion characteristics) ที่แตกต่างกัน งานวิจัยขึ้นนี้จึงศึกษาและวิเคราะห์คุณสมบัติการให้พลังงานของ LPG ที่มีส่วนผสมที่แตกต่างกัน โดยวิเคราะห์จากพลังงานที่ปล่อยออกมาน (Calorific Value: CV), Flame speed (อัตราการกระจายตัวของเปลวไฟ) และค่า Emission ที่ส่วนผสมในอัตราที่แตกต่างกัน

จากการศึกษาพบว่า LPG ที่มี Butane มาก จะให้ CV มาก, ค่า Emission จากการเผาไหม้ของ LPG จะเพิ่มขึ้นตามจำนวน Hydrocarbon ในส่วนผสมของ LPG และค่า Flame speed จะลดลง เมื่อมีการผสมของ Hydrocarbon มากขึ้น (มี Butane มาก) กล่าวโดยสรุปคือ LPG ที่มีการผสมของ Hydrocarbon มาก (มี Butane มาก) จะให้ความร้อนดี แต่ Flame speed ช้า จึงมีผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อมมากกว่า

Tsou (2002) ในประเทศไทยกำลังมีนักลงทุนจากต่างชาติเข้ามาลงทุนด้านพลังงาน โดยมากกว่า 50% ของพลังงานที่ใช้ในประเทศไทยมาจากต่างประเทศ ดังนั้น เพื่อลดผลกระทบด้านสิ่งแวดล้อม รัฐบาลจึงส่งเสริมให้มีการใช้พลังงานจากกําชีชธรรมชาติและ LPG แต่การลงทุนในกําชีชธรรมชาติใช้ระยะเวลาและเงินทุนสูงมาก จึงมีการใช้ LPG ในประเทศไทยอย่างแพร่หลายมาก

จึงในปัจจุบัน ดังนั้นส่งผลให้มีการลงทุนอย่างมากภายในด้าน facility แต่พบว่าระบบการกระจาย LPG ยังเป็นไปอย่างไม่มีประสิทธิภาพ

งานวิจัยนี้มุ่งไปที่การศึกษาระบบกระจาย LPG ที่มีประสิทธิภาพ โดยเน้นที่การลดค่าใช้จ่ายโดยรวมของระบบการกระจาย รวมไปถึงการเพิ่มประสิทธิภาพการของ facility, การเลือกที่ตั้ง facility ที่เหมาะสมและทำให้ระบบมีความยืดหยุ่นในการทำงาน

จากการศึกษาสรุปได้ว่าการจัดการระบบ logistic ที่มีประสิทธิภาพ รวมทั้งการบริหารจัดการความเสี่ยง ช่วยให้บริษัทด้าน LPG ประสบผลสำเร็จในประเทศจีน โดยเฉพาะอย่างยิ่งเมืองจีนจะเป็นสมาชิกของ WTO แต่ยังเป็นประเทศคอมมิวนิสต์อยู่ดังนั้นการบริหารจัดการโดยการควบคุมราคาต้นทุนเท่าที่ทำได้จะเป็นปัจจัยที่ช่วยให้บริษัทสามารถจัดการเสถียรภาพด้านการเงินได้

Battile energy and environment (2005) จากรายงานทางเทคนิคของฝรั่งเศส ญี่ปุ่น และแคนาดา ระบุว่าสาร Hydrocarbon ลักษณะเช่นเดียวกับ Propane ซึ่งเป็นส่วนประกอบหลักของ LPG จะคุณค่าและดึงสารเคมีที่เคลื่อนอยู่ภายในผนัง hose มาด้วย ทำให้ Propane ที่รับ-จ่ายผ่าน hose มีการปนเปื้อนสารเคมีเหล่านี้ โดยอัตราการปนเปื้อนขึ้นอยู่กับหลายปัจจัย เช่น ส่วนประกอบของ hose, การก่อสร้างและประกอบ hose, ระยะเวลาที่ผลิตภัณฑ์อยู่ในท่อ, องค์ประกอบของ LPG, อุณหภูมิ เป็นต้น

สารเคมีจาก Hose ที่ปนเปื้อนใน LPG หากนำมาใช้ในเครื่องยนต์จะทำให้ประสิทธิภาพของเชื้อเพลิงลดลง หรือมีสารปนเปื้อนออกมากับท่อ ไอเสีย หรือหากมีการปนเปื้อนจาก hose มากเกินไปอาจจะเกิดปัญหา Product loss มีผลไปถึงด้านความปลอดภัยด้วย ทั้งนี้หากปัญหานี้ไม่ถูกแก้ไขในระยะยาวอาจมีผลกระทบกับ LPG โดยรวมได้

เพื่อประเมินความสำคัญและผลกระทบของปัญหานี้ PERC จึงได้ทำการวัดสารเคมีใน hose ที่อาจทำให้เกิดการปนเปื้อน เพื่อวิเคราะห์ “Hose condition” โดยพิจารณาหาว่าที่ระยะเวลาบนเท่าไรปริมาณสารเคมีใน hose จะหมด ไม่มีผลต่อ LPG แล้วจึงนำ Hose นั้นมาใช้งาน

Conclusions

1. สารปนเปื้อน โดยมากเป็นพลาสติกizer (สารที่ใส่เข้าไปเพื่อปรับคุณสมบัติของด้านการแข็งตัว การยืดหยุ่น ฯลฯ ให้เป็นไปตามที่ออกแบบ)
2. พบการปนเปื้อนมีสูงสุดใน Hose ใหม่ และจะลดลงเมื่อใช้งานไปไม่กี่วันจนไม่พบเลยหรืออาจจะมีการปนเปื้อนอยู่แต่ในระดับที่คงที่
3. การวัดการปนเปื้อนสูง LPG จากผนัง Hose ตามหลักการการประมาณการที่ผ่านรูพื้น

4. ปริมาณการปนเปื้อนที่วัดได้ คือ $0.84 - 1.23 \text{ g/วัน}$ (หรือ $30 \text{ cm}^3 / \text{m/hr}$ ($0.6 \text{ in}^3 / \text{ft}^3$)
hr) ถึง $50 \text{ cm}^3 / \text{m/hr}$ ($0.9 \text{ in}^3 / \text{ft}^3$ hr)) สำหรับ hose ความยาว 2 ฟุต ซึ่งค่าเฉลี่ยอยู่ในมาตรฐานของ
- a. Underwriter Laboratories UL21 (กำหนดไว้ที่ $560 \text{ cm}^3 / \text{m/hr}$ ($10.4 \text{ in}^3 / \text{ft}^3$ hr))
 - b. มาตรฐาน ISO 11759:1999(E) , “Rubber Hoses and Hose Assemblies for Dispensing Liquefied Petroleum Gases (LPGs) – Specification (กำหนดให้ค่าสูงสุดไม่เกิน $400 \text{ cm}^3 / \text{m/hr}$ ($7.4 \text{ in}^3 / \text{ft}^3$ hr))
 - c. มาตรฐาน Japanese standard (กำหนดให้ค่าสูงสุดไม่เกิน $50 \text{ cm}^3 / \text{m/hr}$ ($0.9 \text{ in}^3 / \text{ft}^3$ hr)) แต่มีปริมาณมากเกินกว่าที่ที่มาตรฐานของอสเตรเลียแนะนำ (ไม่เกิน $25 \text{ cm}^3 / \text{m/hr}$ ($0.5 \text{ in}^3 / \text{ft}^3$ hr)))

Peter Brook- Foster Wheeler Energy Limited, UK (2005) ผู้ผลิต LPG มีหลายวิธีในการส่งออก LPG ไปให้ลูกค้า โดยวิธีการนั้นขึ้นกับปัจจัยหลายอย่าง เช่น ที่ตั้งของ plant ปริมาณที่ส่งออก ขนาดของที่ส่งไปในแต่ละครั้งตามความต้องการของลูกค้า เป็นต้น

Foster Wheeler มีประสบการณ์ในการออกแบบและก่อสร้าง plant และ facility ต่างๆ สำหรับเก็บและขนส่ง LPG ทุกชนิด

งานวิจัยนักศึกษา

- ตลาดของ LPG
- ระบบการเก็บและ load ที่ความดันปกติ (ความดันบรรยายกาศ)
- ระบบการเก็บและ load โดยใช้ความดันสูง
- การรวมทั้งระบบเก็บแบบความดันปกติและความดันสูง

งานวิจัยนักศึกษาระบบการเก็บและ Facility ในการ Load เทคนิคที่ใช้ในการประเมินการเลือกรูปแบบการเก็บ, การ Review เพื่อหารูปแบบที่ Flexible ต่อการ Operate มาตรฐานสูง รวมไปถึง การพิจารณาถึงด้านความปลอดภัยที่เกี่ยวข้องกับการออกแบบระบบจัดเก็บขนาดใหญ่และทำงานแบบ Multifunction โดยในการศึกษาทั้งหมดนี้จะพิจารณาทั้งความคุ้มค่าด้านการลงทุนและการใช้พลังงานอย่างมีประสิทธิภาพ

Conclusion

ในการออกแบบเพื่อให้ตรงกับความต้องการ มีแนวทางที่เป็นไปได้มากมาย ปัจจัยที่สำคัญคือการทำความเข้าใจกับทางเลือกต่างๆ ที่มี ข้อจำกัด และราคากองแต่ละรูปแบบ เพื่อใช้ในการพิจารณาคัดเลือกรูปแบบของระบบที่เหมาะสม

บทที่ 3

วิธีดำเนินงานวิจัย

วิธีการดำเนินการวิจัยประกอบด้วยส่วนต่าง ๆ 4 ขั้นตอนคือ ศึกษาสภาพพื้นที่ ขั้นตอนการดำเนินการศึกษาเครื่องมือที่ใช้ในงานวิจัย เครื่องมือที่ใช้ในการเก็บรวบรวมข้อมูล วิเคราะห์ข้อมูล และอธิบายผลการวิเคราะห์

คลังปิโตรเลียมภาคตะวันออก (คลังก๊าซ液化石油氣) บริษัท ปตท. จำกัด (มหาชน) ดำเนินการอยู่ที่สุขุมวิท แขวงคลองเตย เนื่องจากเป็นแหล่งผลิตและจ่ายออกแก่ภาคตะวันออก ที่มีขนาดใหญ่ที่สุดในประเทศไทย ตั้งอยู่ในพื้นที่แหลมฉบัง ทำหน้าที่ปฏิบัติการรับเข้าและเก็บสำรอง ก๊าซปิโตรเลียมเหลว (LPG) จากต่างประเทศ โดยแบ่งเป็น 2 ภารกิจหลักคือ

1. ภารกิจในการรับเข้า

1.1 ทำหน้าที่รับเข้ารับผลิตภัณฑ์ก๊าซปิโตรเลียมเหลว (LPG), NGL จากโรงเร宁แยกก๊าซ ระยะทางท่อ

1.2 ทำหน้าที่รับเข้ารับผลิตภัณฑ์พรอเพน (C3), บิวเทน(C4), น้ำมันดีเซล (HSD จากต่างประเทศ ทางเรือ

2. ภารกิจในการจ่ายออก

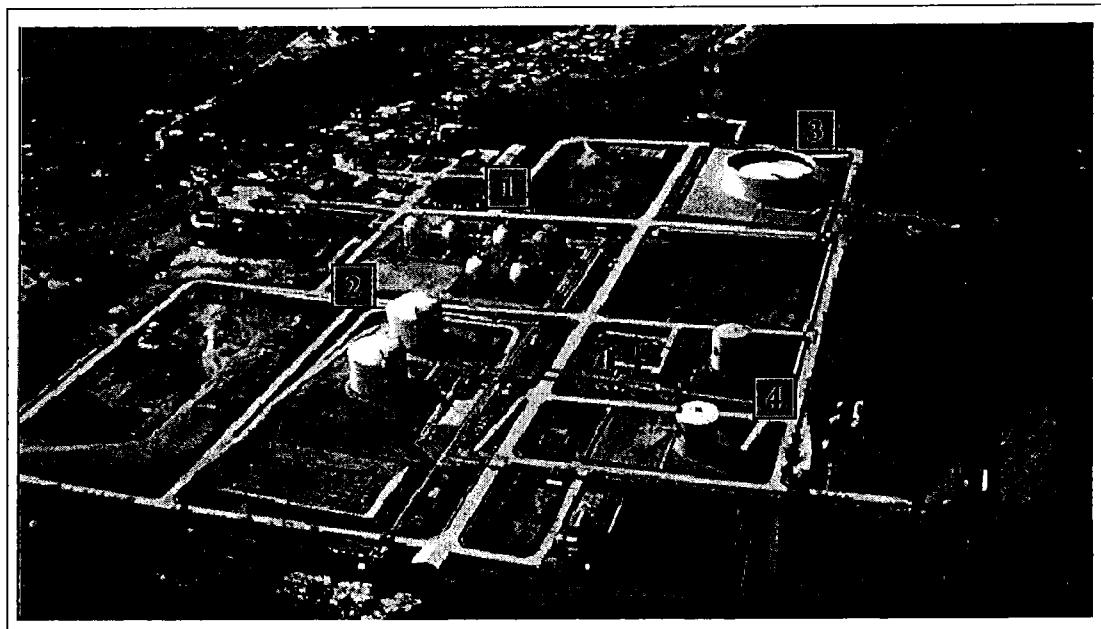
2.1 จ่ายจ่ายผลิตภัณฑ์ NGL ให้ไทยอยล์ ทางท่อ

2.2 จ่ายจ่ายผลิตภัณฑ์ ก๊าซปิโตรเลียมเหลว (LPG) ,พรอเพน (C3), NGL, น้ำมันดีเซล (HSD) ให้ลูกค้าทางเรือ

2.3 จ่ายผลิตภัณฑ์ น้ำมันดีเซล (HSD) ไปยังคลังน้ำมันครีราชาทางท่อ

ศึกษาสภาพพื้นที่ และ เครื่องจักรอุปกรณ์ ของคลัง

ถังเก็บผลิตภัณฑ์ของคลังก๊าซ液化石油氣



ภาพที่ 3-1 ภาพถ่ายทางอากาศถังเก็บผลิตภัณฑ์น้ำมันและก๊าซ LPG

ที่มา: คลังก๊าซเชาบ่อยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

1. LPG SPHERICAL STORAGE

- ใช้สำหรับจัดเก็บผลิตภัณฑ์ ก๊าซปีโตรเลียมเหลว (LPG)/ โพรเพน (C3)
- จัดเก็บอยู่ในรูปความดัน (ความคุณแรงดันที่ 5-10 bar)
- สามารถจัดเก็บได้ 1,700 ตัน/ ถัง (85% ของความจุถัง)
- มีจำนวน 6 ถัง สามารถเก็บได้ปริมาณ 10,200 ตัน

2. Refrigerated propane cylindrical storage

- จัดเก็บผลิตภัณฑ์ โพรเพน (C3)/ บิวเทน (C4) เพื่อใช้สมเป็น LPG
- จัดเก็บอยู่ในรูปอุณหภูมิ (โพรเพนเก็บในอุณหภูมิ -43องศาเซลเซียส/ บิวเทนในอุณหภูมิ -4 องศาเซลเซียส

- สามารถจัดเก็บได้ 8,500 ตัน/ ถัง

- มีจำนวน 2 ถัง สามารถเก็บได้ปริมาณ 17,000 ตัน

3. HSD STORAGE

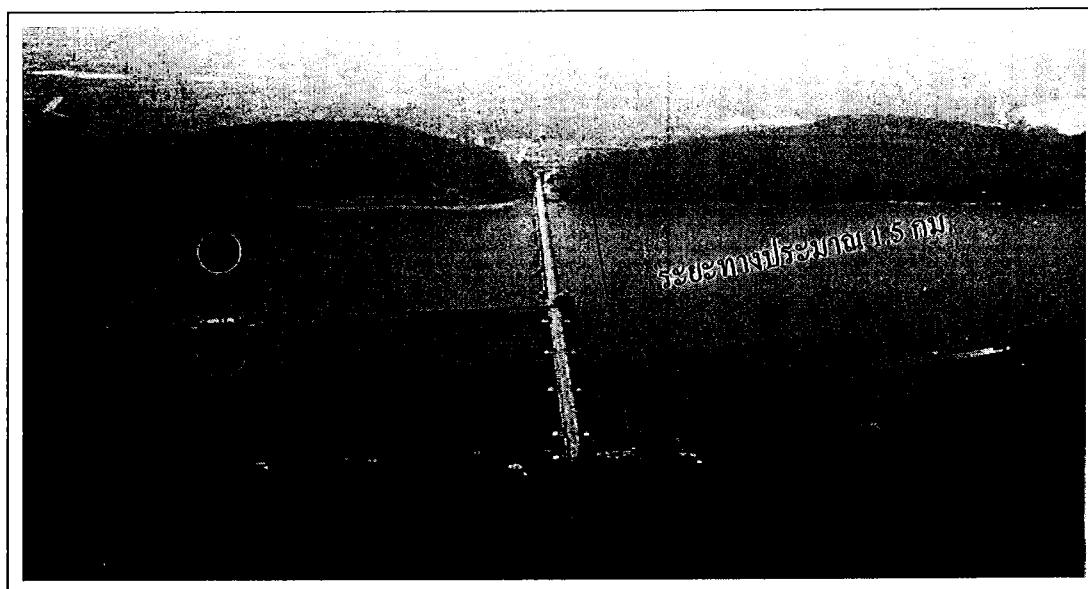
- จัดเก็บผลิตภัณฑ์น้ำมัน HSD B0 (0.05%S)

- จัดเก็บที่อุณหภูมิปกติ 30 องศาเซลเซียส

- สามารถจัดเก็บได้ 59.5 ล้านลิตร และมีจำนวน 1 ถัง

4. Natural gasoline liquid storage

- จัดเก็บผลิตภัณฑ์ก๊าซธรรมชาติเหลว (NGL) ใช้เป็นวัตถุในการผลิตสารตัวทำละลาย (Solvent)
 - จัดเก็บที่อุณหภูมิปกติ 30 องศาเซลเซียส
 - สามารถจัดเก็บได้ 6.8 ล้านลิตรต่อถัง
 - มีจำนวน 2 ถัง สามารถเก็บได้ปริมาณ 13.6 ล้านลิตร
 - พื้นที่คลังก๊าซเขาน้อย (ท่าเทียนเรือ)



ภาพที่ 3-2 ภาพถ่ายทางอากาศท่าเทียนเรือน้ำมันและก๊าซ LPG

ที่มา: คลังก๊าซเขาน้อย บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

1. BERTH No.1 2,000 - 100,000 DWT.

- Loading Arm LPG Refrigerated มีความสามารถในการรับและจ่ายก๊าซ LPG Refrigerated ได้ Flow Rate สูงสุดที่ 1500 M3/H มีจำนวน 1 ตัว
 - Loading Arm LPG Pressurize มีความสามารถในการรับและจ่ายก๊าซ LPG Pressurize ได้ Flow Rate สูงสุดที่ 400 M3/H มีจำนวน 1 ตัว

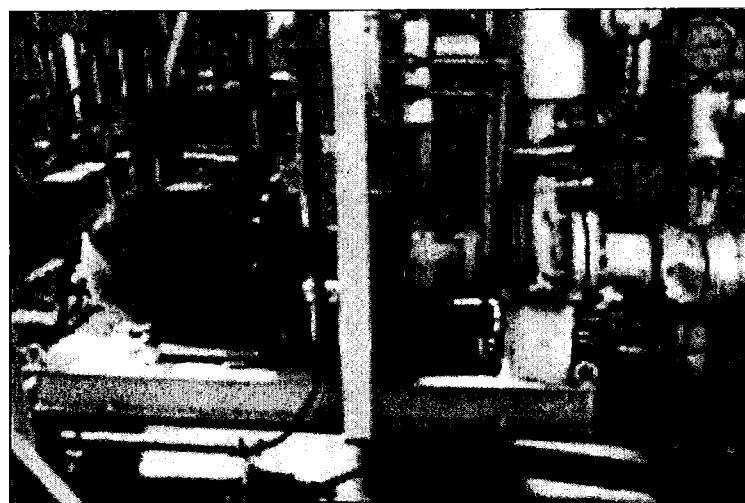
2. BERTH No.2 500 - 3,000 DWT.

- Loading Arm LPG Pressurize มีความสามารถในการรับและจ่ายก๊าซ LPG Pressurize ได้ Flow Rate สูงสุดที่ 400 M3/H มีจำนวน 2 ตัว ใช้งาน 1 ตัว และ Stand By 1 ตัว

3. BERTH No.3 500- 2,000 DWT

- Loading Arm LPG Pressurize มีความสามารถในการรับและจ่ายก๊าซ LPG Pressurize ได้ Flow Rate สูงสุดที่ 400 M3/ H มีจำนวน 2 ตัวใช้งาน 1 ตัว และ Stand By 1 ตัว
- เครื่องจักรอุปกรณ์ของคลังที่ใช้ในการรับก๊าซขึ้นจากเรือ, การจ่ายก๊าซลงเรือ และการ Transfer ก๊าซจากถัง Cold Tank เข้ามาผสานกันในถัง Cold Tank

1. Warm Up Pump ใช้สำหรับปั๊มก๊าซจากที่เรือปั๊มส่งมาเข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank

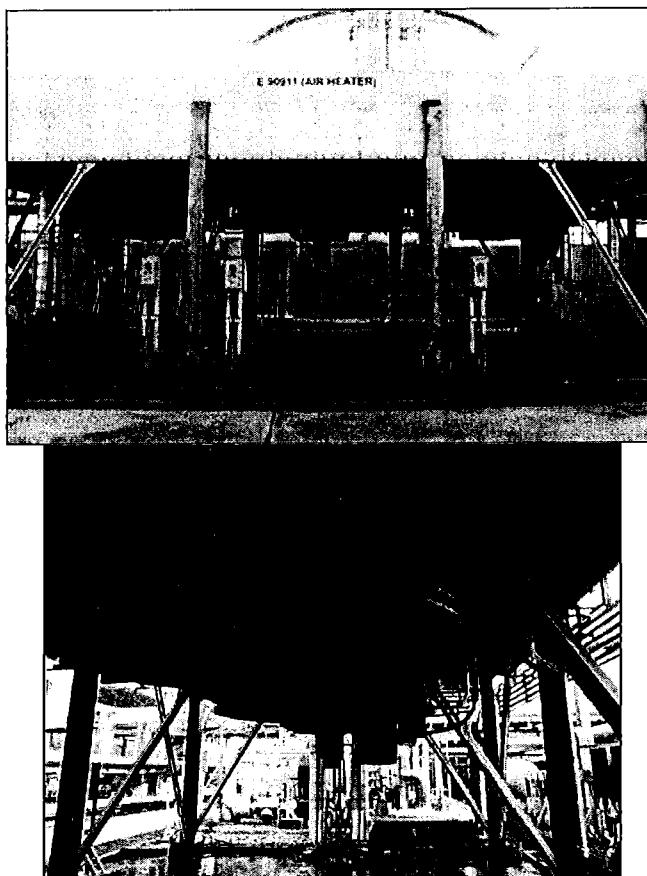


ภาพที่ 3-3 ภาพถ่ายWarm Up Pump

ที่มา: คลังก๊าซฯ เบญจอยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

- Flow Rate 150 M3/ H ต่อ 1 ตัว มีจำนวน 2 ตัว
- Flow Rate สูงสุดในการสูบถ่าย เท่ากับ 250 M3/ H

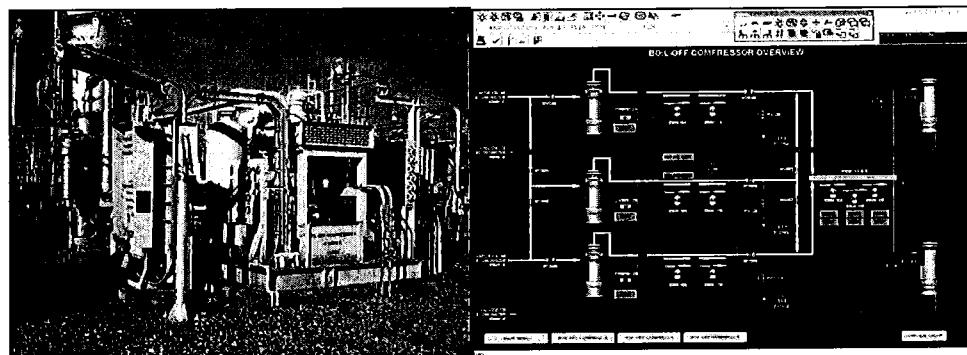
Transfer Air Heater ใช้สำหรับเพิ่มอุณหภูมิของก๊าซให้มีอุณหภูมิสูงขึ้น



ภาพที่ 3-4 ภาพถ่าย Transfer Air Heater

ที่มา: คลังก๊าซเหลวปอยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

- กรณีใช้กับก๊าซ Propane ซึ่งมีอุณหภูมิติดลบอยู่ -40 องศาเซลเซียส สามารถทำ Flow rate สูงสุดได้ 75 ตัน/ ชั่วโมง
 - กรณีใช้กับก๊าซ Butane ซึ่งจะมีอุณหภูมิติดลบอยู่ที่ -5 องศาเซลเซียส สามารถทำ Flow rate สูงสุดได้ 125 ตัน/ ชั่วโมง
- Boil off Compressor ใช้ในควบคุมแรงดันของถัง Cold Tank ให้อยู่ในค่าควบคุมที่ 116.0 mm.Bar



ภาพที่ 3-5 Boil off Compressor

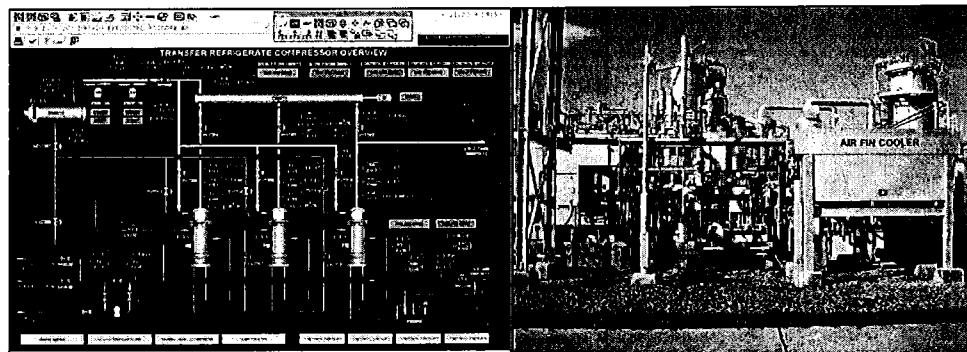
ที่มา: คลังก๊าซเบาป่อยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

- Flow rate 500 Nm³/ H

- มีจำนวน 3 เครื่อง C-90912A,B,R ตัว A จะใช้ Service D-90910 ถังเก็บก๊าซ Propane
- ตัว B จะใช้ Service D-90911 ถังเก็บก๊าซ Butane
- ตัว R ใช้ Stand by โดยจะสามารถ Service ได้ทั้ง 2 ถัง
- Flow rate ในการดูด Vapour ของก๊าซ ได้สูงสุด 500 M³/ H

ระบบ Transfer Refrigerated Compressor

เป็นเครื่องจักรที่ใช้ในเปลี่ยนอุณหภูมิของก๊าซจากอุณหภูมิปกติ 30 องศาเซลเซียส เป็น อุณหภูมิติดลบ -40 เซลเซียส นอกจากนั้นยังสามารถใช้เครื่องจักรตัวนี้ในการลดแรงดันของถัง Cold Tank ได้อีกด้วย ซึ่งจะใช้ขั้นตอนรับก๊าซ Propane Refrigerated จากเรือเข้าไปเก็บในถัง Cold Tank จะใช้เครื่องจักรตัวนี้ในการควบคุมแรงดันของถัง Cold Tank



ภาพที่ 3-6 Transfer Refrigerated Compressor System

ที่มา: คลังก๊าซเบาป่อยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

- Flow Rate ในการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิของก๊าซเท่ากับ $40 \text{ M}^3/\text{H}$
- Flow rate ในการคูด Vapour ของก๊าซรวมกันได้สูงสุดเท่ากับ $7,300 \text{ M}^3/\text{H}$ โดย

แบ่งเป็น

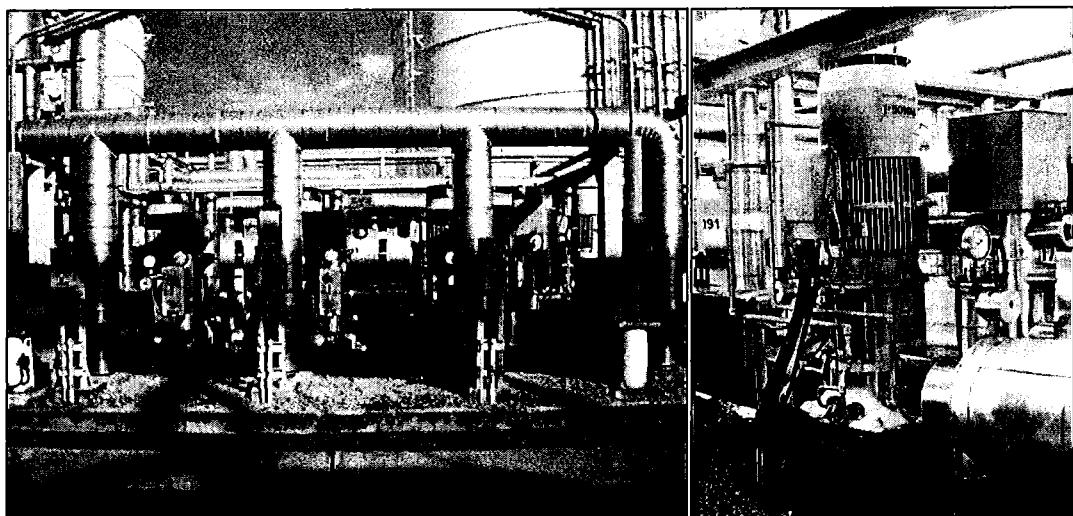
Stage ที่ 1 คูด Vapour ของก๊าซได้สูงสุด เท่ากับ $1,800 \text{ M}^3/\text{H}$

Stage ที่ 2 คูด Vapour ของก๊าซได้สูงสุด เท่ากับ $2,300 \text{ M}^3/\text{H}$

Stage ที่ 3 คูด Vapour ของก๊าซได้สูงสุด เท่ากับ $3,200 \text{ M}^3/\text{H}$

Tank to Sphere Transfer Pump เป็นปั๊มที่ใช้สำหรับสูบถ่ายก๊าซจากถัง Cold Tank ไป

เข้าถัง Sphere Tank



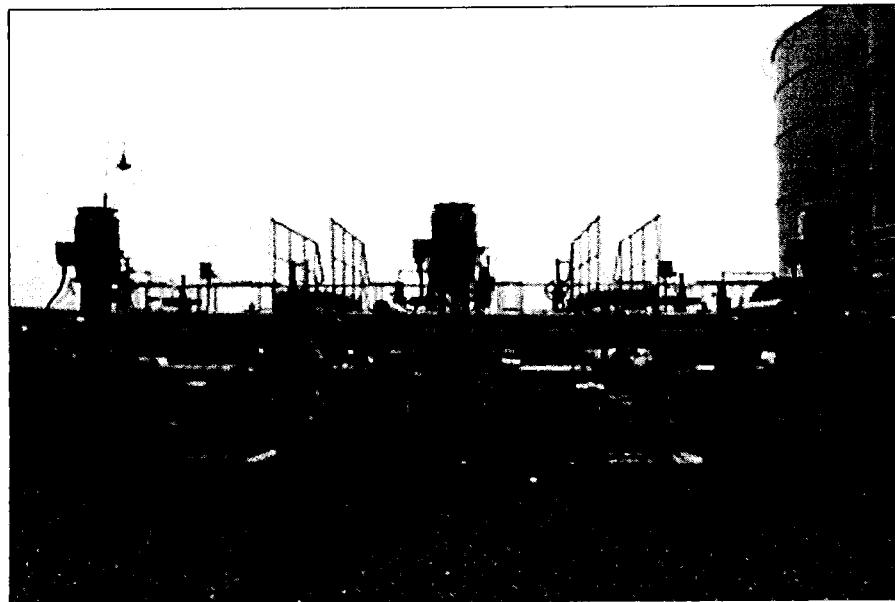
ภาพที่ 3-7 ภาพถ่าย Tank to Sphere Transfer pump

ที่มา: คลังก๊าซเบาปอยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

- Flow Rate $75 \text{ M}^3/\text{H}$ ต่อตัว
- มีจำนวน 3 ตัว ใช้งาน 2 ตัวพร้อมกัน และ Stand By 1 ตัว

LPG Refrigerated Ship Loading Pump

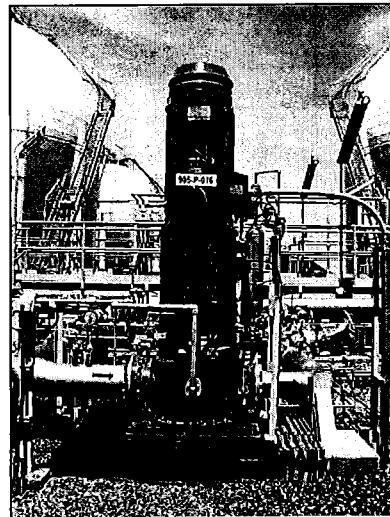
ปั๊มสำหรับจ่ายก๊าซ LPG Refrigerated ลงเรือที่ท่าเที่ยบเรือหมายเลข 1 และส่งออกไปต่างประเทศ ซึ่งได้นำปั๊มตัวนี้มาใช้ในการ Transfer ก๊าซ C3 Refrigerated จากถัง Cold Tank มาเข้าถัง DEGASSOR และใช้ Warm Up Pump ปั๊มก๊าซ C3 Refrigerated ผ่าน Air Heater เสียไปเก็บในถัง Sphere Tank



ภาพที่ 3-8 ภาพถ่าย LPG Refrigerated Ship Loading Pump

ที่มา: คลังก๊าซเชบุโอยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

- Flow Rate 450 M3/ H
 - ใช้งาน 2 ตัว และ Stand By 1 ตัว
 - สามารถใช้สูบถ่ายก๊าซจากถัง Cold Tank ไปเข้าถัง Sphere Tank ได้ โดยต้องใช้ Warm Up Pump ในการเพิ่มแรงดันของก๊าซให้สามารถเข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank
- LPG Ship Loading Pump เป็นปั๊มสำหรับจ่ายก๊าซ LPG ทางเรือ**



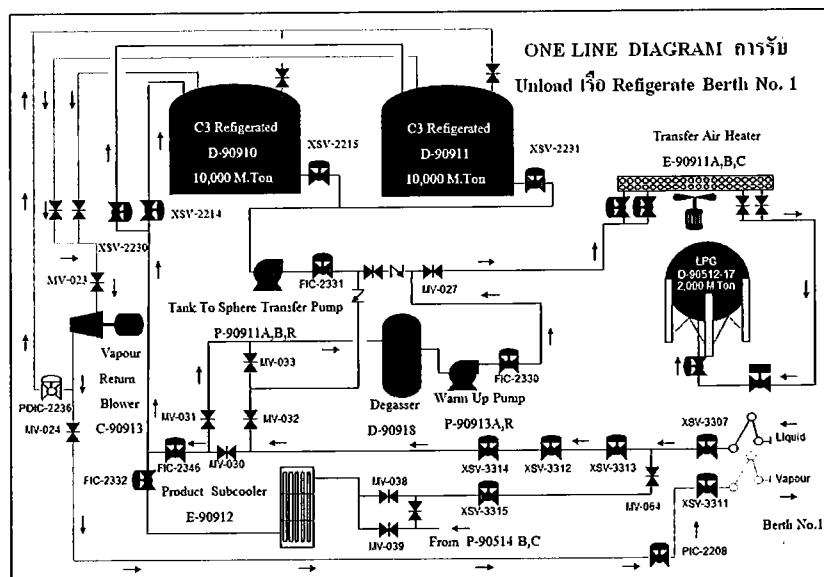
ภาพที่ 3-9 LPG Ship Loading Pump

ที่มา: คลังก๊าซฯ เบปอฯ บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

- Flow Rate 635 M3/ H ต่อตัว
- มีจำนวน 2 ตัว ใช้งาน 1 ตัว Stand By 1 ตัว
- การจ่ายก๊าซ LPG ลงเรือจะจ่าย 2 ท่าพร้อมกัน ท่าเทียบเรือหมายเลข 2 และ 3 โดยใช้ปั๊มจำนวน 1 ตัว

ศึกษาระบบท่อการรับ-จ่ายก๊าซ LPG

1. One Line Diagram การรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากเรือ Berth NO.1



ภาพที่ 3-10 One line Diagram การรับ Unload เรือ Refrigerated Berth No. 1

ที่มา: คลังก๊าซเชนปอยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

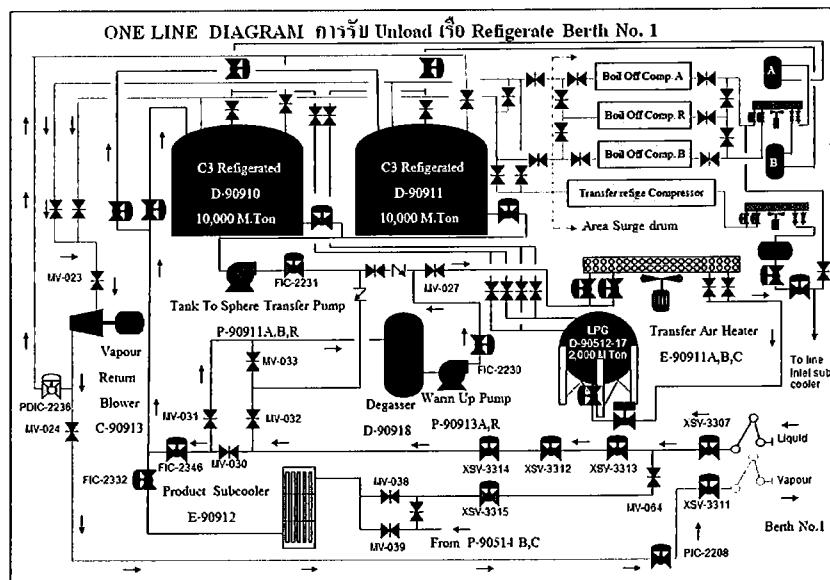
เรือจะสูบถ่ายก๊าซ C3,C4 Refrigerated เข้าท่อ Loading Arm ที่เป็นท่อ Liquid ผ่านวาล์ว XSV-3307, 3313, 3312, 3314, MV-030, FIC-2346 และมาถึงวาล์ว XSV-2214 และวาล์ว XSV-2230 ถ้าเป็นก๊าซ C3 จะไหลผ่านวาล์ว XSV-2230 เข้า D-90910 แต่ถ้าเป็นก๊าซ C4 จะไหลผ่านวาล์ว XSV-2214 เข้า D-90911

นอกจากนั้นยังสามารถรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated เข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank ได้โดยหลังจากวาล์ว MV-030 ก๊าซสามารถไหลผ่านวาล์ว MV-031 เข้าถัง Degasser D-90918 และ Warm up pump สูบก๊าซผ่านวาล์ว MV-027 ผ่านระบบ Transfer air heater เพื่อเพิ่มอุณหภูมิของก๊าซจากอุณหภูมิติดลบให้กล้ายเป็นอุณหภูมิบวกประมาณ 15 องศาเซลเซียส และไหลผ่านวาล์วรับของแต่ละถังก่อนเข้าเก็บในถัง Sphere Tank

สำหรับ Loading Arm ของ Vapour ไม่ได้ใช้งาน เพราะเนื่องจากปัจจุบันเรือไม่รับ Vapour Return จากทางคลังเป็นส่วนมาก เหตุผล เพราะเกรงว่าจะเกิดการปนเปลี่ยนของผลิตภัณฑ์

2. One Line Diagram ของระบบ Boil off Compressor และ ระบบ Transfer

Refrigerated Compressor



ภาพที่ 3-11 One line Diagram การรับ Unload เรือ Refrigerated Berth No. 1 และระบบ Boil off Compressor และ Transfer Refrigerated Compressor System

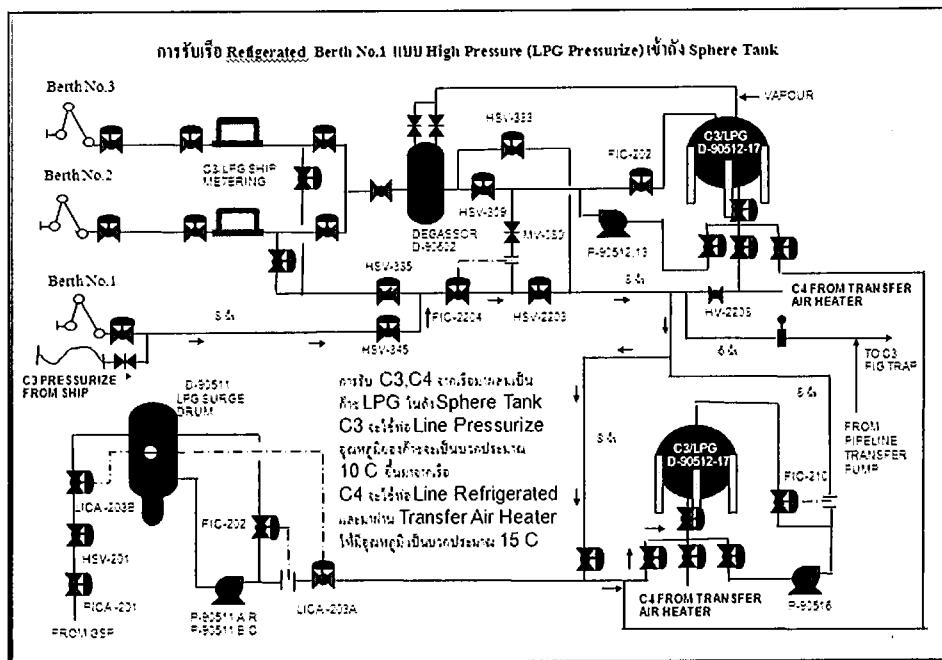
ที่มา: คลังก๊าซเชปออยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

ระบบควบคุมแรงดันของถัง Cold Tank จะมีอยู่ 2 แบบคือ Boil off Compressor และ Transfer Refrigerated Compressor

1 Boil off Compressor จะมี 3 ชุดด้วยกัน ชุด A จะควบคุมแรงดันของถัง D-90910, ชุด B จะควบคุมแรงดันของถัง D-90911 และชุด R จะใช้เป็นตัว Stand by โดยสามารถใช้ควบคุมแรงดันของถังได้ทั้ง 2 ถัง

2 Transfer Refrigerate Compressor มี 1 ชุด โดยระบบท่อน้ำออกแบบให้สามารถควบคุมแรงดันของถังได้ทั้ง 2 ถัง ซึ่งจะใช้งานในขณะรับก๊าซจากเรือเข้าถัง เพราะเมื่อจากการรับก๊าซขึ้นจากเรือจะรับด้วยอัตราการไหลที่สูงมากถึง 1000 M3/H ซึ่งส่งผลให้แรงดันของถังเพิ่มสูงขึ้นเรื่อยๆ

One Line Diagram การรับ LPG Pressurize จาก Berth No.1 เข้าถัง Sphere Tank

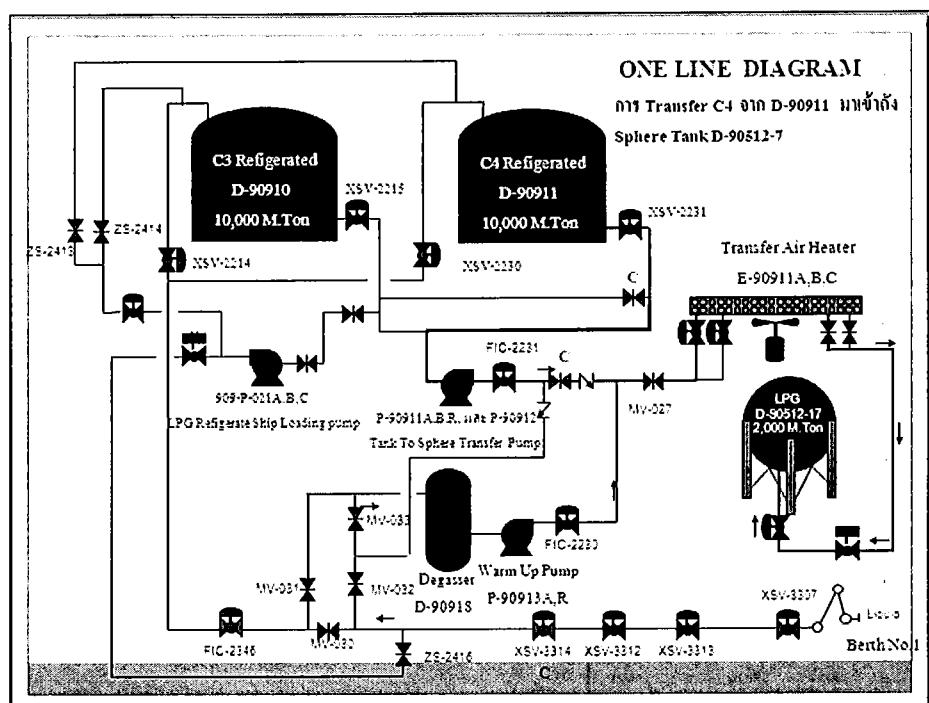


ภาพที่ 3-12 One line Diagram การรับ Unload เรือ Refrigerated Berth No. 1 แบบ Pressurize เข้าถัง Sphere Tank

ที่มา: คลังก๊าซเบาปอยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

ท่อจ่ายก๊าซ LPG ไป Berth no. 1 ได้ถูกนำมาใช้ในการรับก๊าซ C3, C4 แบบ Pressurize ชิ้นจากเรือ โดยได้นำท่อ Flexible Rubber Hose มาต่อเข้ากับท่อและใช้ Flexible Rubber Hose แทน Loading Arm โดยเรือจะสูบถ่ายก๊าซ C3, C4 Pressurize เข้า Flexible Rubber Hose ให้ผ่านวาล์วที่ปลายท่อ วาล์ว HSV-345, FIC-2204, HSV-2203 และลงมาเข้ารับรักของถัง Sphere แต่ละถัง

One line Diagram การ Transfer C3, C4 Refrigerated จากถัง Cold Tank เข้าไปยังถัง
ให้เป็นก๊าซ LPG ในถัง Sphere Tank

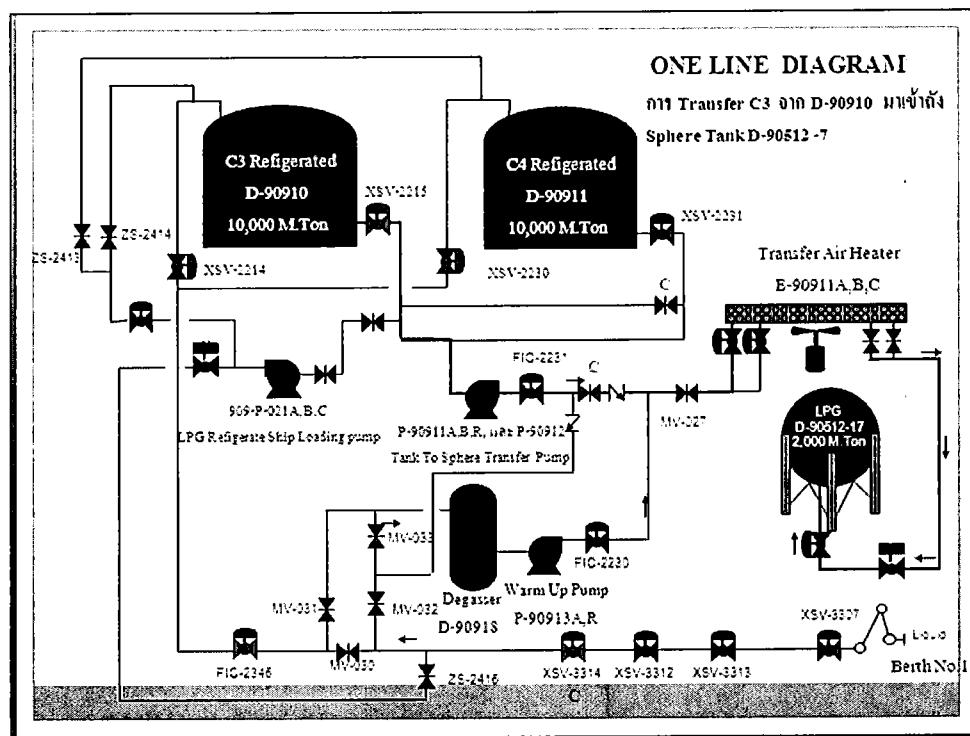


ภาพที่ 3-13 One line Diagram การ Transfer C4 จาก D-90911 มาเข้าถัง Sphere Tank

D-90512-7

ที่มา: คลังก๊าซเชาปอยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

ก๊าซ C4 Refrigerated จาก D-90911 จะไหลออกจากถังผ่านวาล์ว XSV-2231 มาที่ปั๊ม P-90911 A, B, R Transfer Pump และปั๊มสูบน้ำท่ายก๊าซไปผ่านระบบ Transfer Air Heater เพื่อเพิ่มอุณหภูมิก๊าซ จากอุณหภูมิติดลบ -5 องศาเซลเซียส ให้กล้ายเป็นอุณหภูมนิ่วประมาณ 15 องศาเซลเซียส และไหลผ่านวาล์วรับเข้าไปเก็บในถัง D-90512-17



ภาพที่ 3-14 One line Diagram การ Transfer C3 จาก D-90910 มาเข้าถัง Sphere Tank D-90512-7
ที่มา: คลังก๊าซเชบูออยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

ก๊าซ C3 Refrigerated จาก D-90910 จะไหลออกจากถังผ่านวาล์ว XSV-2215 มาที่ปั๊ม P-90911 A, B, R Transfer Pump และปั๊มสูบด้วยก๊าซไปผ่านระบบ Transfer Air Heater เพื่อเพิ่มอุณหภูมิของก๊าซ จากอุณหภูมิติดลบ -40 องศาเซลเซียส ให้ก๊าซเป็นอุณหภูมิบวกประมาณ 15 องศาเซลเซียส และไหลผ่านวาล์วรับเข้าไปเก็บในถัง D-90512-17

วิเคราะห์ปัจจัยความสามารถของคลังในการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated เข้าถัง Cold tank และถัง Sphere Tank และ การ Transfer ก๊าซ C3,C4Refrigerated จากถัง Cold Tank มาผลิตเป็นก๊าซ LPG ในถัง Sphere Tank

1. คำนวณระยะเวลาการรับก๊าซ C3 Refrigerated เข้าไปเก็บในถัง Cold Tank โดยพิจารณาจาก Capacity ของ Loading Arm Maximum 1500 M3/ H ซึ่ง Flow Rate ที่ใช้ในการรับก๊าซเข้าถัง Cold Tank แล้วจะต้องไม่ทำให้ Pressure ของถัง Cold Tank เพิ่มสูงขึ้นจนต้องระบายก๊าซออก Flare

2. คำนวณระยะเวลาการรับก๊าซ C3 เข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank โดยดูจากความสามารถของTransfer Air Heater เป็นหลักเมื่อใช้กับก๊าซก๊าซ C3 Refrigerated ซึ่ง Transfer

Air Heater จะทำ Flow Rate ได้สูงสุดที่ 75 ตัน/ชั่วโมง หรือ 150 M3/ H เมื่อใช้กับก๊าซ C3
Refrigerated ที่มีอุณหภูมิติดลบที่ -40องศาเซลเซียส

3. คำนวณระยะเวลาการรับก๊าซ C4 Refrigerated เข้าไปเก็บในถัง Cold Tank โดยพิจารณาจาก Capacity ของ Loading Arm Maximum 1500 M3/ H ซึ่ง Flow Rate ที่ใช้ในการรับก๊าซเข้าถัง Cold Tank แล้วจะต้องไม่ทำให้ Pressure ของถัง Cold Tank เพิ่มสูงขึ้นจนต้องระบายน้ำออก Flare

4. คำนวณระยะเวลาการรับก๊าซ C4 เข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank โดยดูจากความสามารถของ Warm Up Pump เป็นหลัก ซึ่ง Warm Up Pump จะทำ Flow Rate สูงสุดได้ 250 M3/ H และก๊าซ C4 Refrigerated จะมีอุณหภูมิอยู่ที่ -5 องศาเซลเซียส ซึ่ง Transfer Air Heater สามารถทำอุณหภูมิของก๊าซออกมาน้ำได้อย่างดี

5. คำนวณการ Transfer ก๊าซ C3 และ C4 Refrigerated จากถัง Cold Tank เข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank และผลิตเป็นก๊าซ LPG

5.1 คำนวณระยะเวลาการ Transfer ก๊าซ C3 Refrigerated จากถัง Cold Tank ไปเข้าถัง Sphere tank โดยดูจากความสามารถของ Transfer Air Heater เป็นหลักเมื่อใช้กับก๊าซก๊าซ C3 Refrigerated ซึ่ง Transfer Air Heater จะทำ Flow Rate ได้สูงสุดที่ 75 ตัน/ชั่วโมง หรือ 150 M3/ H เมื่อใช้กับก๊าซ C3 Refrigerated ที่มีอุณหภูมิติดลบที่ -40องศาเซลเซียส

5.2 คำนวณระยะเวลาการรับ Transfer ก๊าซ C4 Refrigerated จากถัง Cold Tank เข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank โดยดูจากความสามารถของ Tank to Sphere Transfer Pump เป็นหลัก ซึ่งปั๊มจะทำ Flow Rate สูงสุดได้ 200 M3/ H และก๊าซ C4 Refrigerated จะมีอุณหภูมิอยู่ที่ -4 องศาเซลเซียส ซึ่ง Transfer Air Heater สามารถทำอุณหภูมิของก๊าซออกมาน้ำได้อย่างดี

กำหนดวิธีในการแก้ไขปัญหา โดยใช้หลัก ECRS

1. Eliminate เป็นการจัดขั้นตอนที่ไม่จำเป็นออกไป เช่น การรอคอย
2. Combine เป็นการรวมขั้นให้สามารถทำงานได้พร้อมกัน เช่น การรับก๊าซทั้ง 2 ชนิดพร้อมกัน
3. Rearrange เป็นการสลับลำดับเปลี่ยน การรับก๊าซ เช่น จะรับก๊าซชนิดใหม่ก่อนมาก่อน
4. Simplify เป็นการทำให้ง่าย เช่น การ Line Up ระบบท่อที่ใช้ก๊าซจากเรื่องมีว่าล้วนที่เกี่ยวข้องหลายตัว ซึ่งต้องใช้เวลามากในการเปิด-ปิดวาล์ว

กำหนดทางเลือกในการแก้ปัญหา โดยใช้ HOW HOW Analysis

1. กำหนดทางเลือกในการแก้ปัญหาให้ได้หลายๆ วิธี
2. ใช้หลักทฤษฎี How How Analysis ในการเลือกทางเลือกที่ใช้ในการแก้ไขปัญหา
 - กำหนดหัวข้อในการ พิจารณา เช่น สอดคล้องกับ KPI ของหน่วยงาน, นูลค่าความสูญเสีย, ผลที่ได้รับ, ผลกระทบกับหน่วยงานที่เกี่ยวข้อง
 - แก้ไขปัญหาตามทางเลือกที่ได้พิจารณา
 - ตรวจสอบผลการแก้ไขปัญหาตามทางเลือกที่ได้ดำเนินการ
 - ใช้ตารางเก็บข้อมูลปริมาณก้าชั่วที่รับจากเรือแต่ละวัน
 - ใช้กราฟแท่งในการแสดงผลและเปรียบเทียบผลการแก้ไขปัญหา กับเป้าหมายที่ตั้งไว้
 - สรุปผลการแก้ไขปัญหาและจัดทำคู่มือการปฏิบัติงาน

บทที่ 4

วิเคราะห์ข้อมูลและผลการวิจัย

การคัดเลือกโครงการและการดำเนินงาน

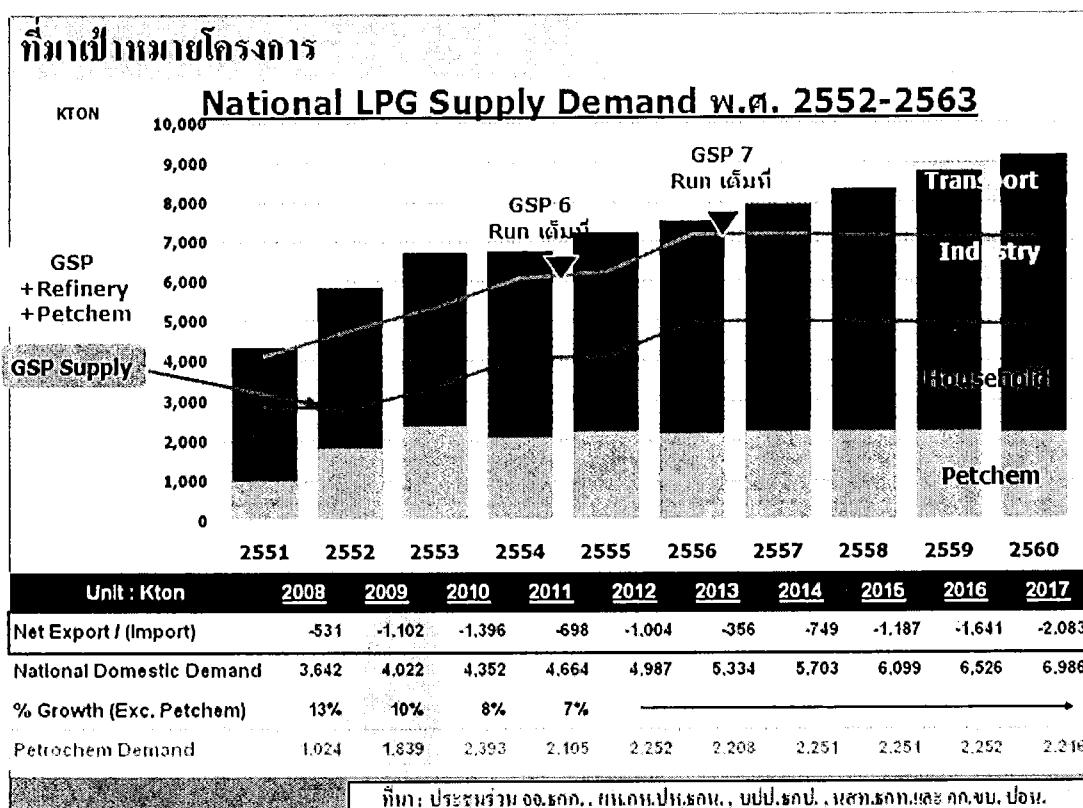
จากการระดมความคิดและเก็บรวบรวมข้อมูลในการค้นหาสิ่งผิดปกติต่าง ๆ ในหน่วยงาน หรือต้องการสร้างมูลค่าเพิ่มให้กับสินค้าและบริการ ของหน่วยงาน ทำให้พบปัญหาที่จะควรได้รับการแก้ไขอยู่ 4 หัวข้อและได้ทำการจัดลำดับความสำคัญของปัญหาทั้งหมดนี้โดยพิจารณาจาก ความถี่, ผลกระทบกับลูกค้า ภายใน, ภายนอก, มูลค่าความสูญเสียหรือผลประโยชน์ที่ได้รับ และความสอดคล้องกับ KPI ของหน่วยงาน ซึ่งปัญหาที่ 4 เพิ่มความสามารถในการรับผลิตภัณฑ์ C3/ C4 Import ให้ทันต่อความต้องการภายในประเทศ เป็นปัญหาที่เมื่อทำการจัดลำดับความสำคัญแล้วได้รับความสนใจมากที่สุด จึงได้นำเรื่องนี้มาทำการปรับปรุงแก้ไข

ตารางที่ 4-1 การคัดเลือกหัวข้อปัญหาที่ค้นพบ และพิจารณาความจำที่ต้องแก้ไขปัญหา

หัวข้อปัญหา	สอดคล้องกับ KPIs	มูลค่า (G/L)	ผลกระทบ		ความถี่ (ครั้ง/เดือน)
			ภายใน	ภายนอก	
1. ไม่เสีย Demurrage จากการรับผลิตภัณฑ์ ทางเรือต่างประเทศ กรณี VA pour Return ขณะรับ C3/ C4 Refrigerated	KPIs คก.ขบ. ข้อ I - 5.1	-10 M	ค่าใช้จ่าย	คู่ค้า	4
2. ปรับปรุงระบบการ Cool Down ท่อ ก่อน รับผลิตภัณฑ์	KPIs คก.ขบ. ข้อ I - 9.1	0.3 M	ค่าใช้จ่าย	-	4
3.เพิ่มการรับ-จ่ายผลิตภัณฑ์ LPG ให้ โรงกลั่นบางจาก	KPIs คก.ขบ. ข้อ I - 9.1	0.14 M	-	-	1
4. เพิ่มความสามารถในการรับผลิตภัณฑ์ C3/ C4 Import ให้ทันต่อความต้องการภายในประเทศ	KPIs คก.ขบ. ข้อ I - 5.1 ,9.1	200M	ค่าใช้จ่าย	คู่ค้า ลูกค้า ภายนอก	4

ที่มา: คลังก๊าซเข้าบ่อยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

ເປົ້າໝາຍໂຄຮງການ



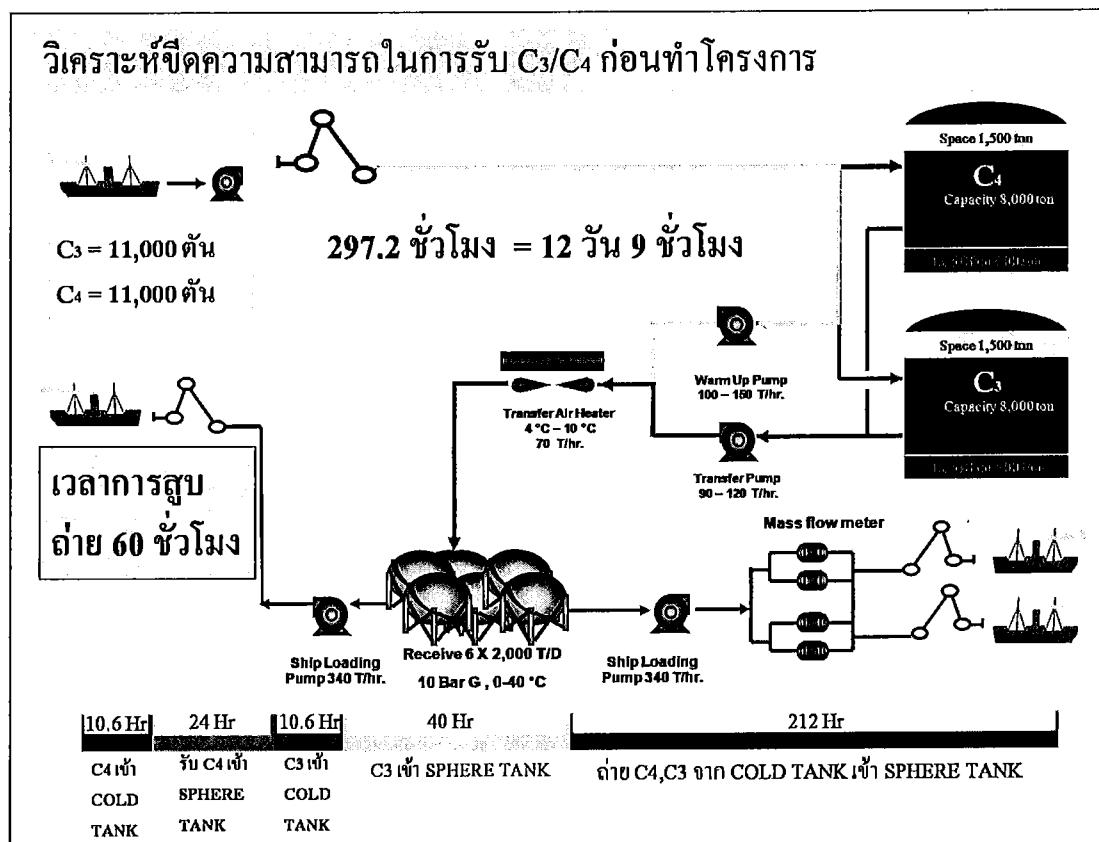
ภาพที่ 4-1 ข้อมูล Demand และ Supply กําช LPG ของประเทศไทยในช่วงปี พ.ศ. 2551-2560

ที่มา: คลังกัญชากองทุนฯ | ๗๗๗ จำกัด (มหาชน)

จากภาพที่ 4-1 ข้อมูล Demand และ Supply ก๊าซ LPG ของประเทศไทย ในช่วง พ.ศ. 2551 ถึงปี พ.ศ. 2560 จะเห็นว่ากำลังการผลิตก๊าซ LPG ของโรงแยกก๊าซธรรมชาติในปี พ.ศ. 2551 จะอยู่ที่ 3 ล้านตัน/ปี และเมื่อร่วมกำลังการผลิตก๊าซ LPG ที่ได้จากการกลั่นน้ำมัน และโรงงานปิโตรเคมีด้วยแล้วจะทำให้ปริมาณก๊าซ LPG ที่ผลิตได้เท่ากับ 4 ล้านตัน/ปี ในขณะที่ปริมาณการใช้ก๊าซ LPG ของประเทศไทย โดยแบ่งเป็นภาคปิโตรเคมีมีความต้องการใช้ก๊าซ LPG เป็นส่วนใหญ่ในการผลิตเม็ดพลาสติก ประมาณ 1 ล้านตัน/ปี ภาคครัวเรือนมีความต้องการใช้ก๊าซ LPG เป็นเชื้อเพลิงจำนวน 2 ล้านตัน/ปี ภาคอุตสาหกรรมมีความต้องการใช้ก๊าซ LPG เป็นเชื้อเพลิง จำนวน 500,000 ตัน/ปี และภาคขนส่งมีความต้องการใช้ก๊าซ LPG เป็นเชื้อเพลิง จำนวน 1.5 ล้านตัน/ปี เมื่อร่วมความต้องการใช้ก๊าซ LPG ของทุกภาคส่วนแล้วจะเห็นว่ามีปริมาณเท่ากับ 4 ล้านตัน ซึ่งเท่ากับกำลัง

การผลิตรวมกันทั้งของโรงแยกก๊าซ , โรงกลั่นน้ำมัน และ โรงงานปิโตรเคมี ดังนี้จะเห็นว่า ในปี พ.ศ. 2551 นี้ Demand และ Supply จะยังสมดุลกันอยู่

แต่ในปี พ.ศ. 2552 ได้เกิดการขาดแคลนก๊าซ LPG เนื่องจากปริมาณการใช้สูงเพิ่มขึ้นในขณะที่กำลังการผลิตยังเท่าเดิมอยู่ ซึ่งปริมาณการใช้ที่เพิ่มขึ้นมาจากการของปิโตรเคมีที่ได้โตขึ้นมาประมาณ 800,000 ตัน/ปี จากปี พ.ศ. 2551 และในภาคของครัวเรือน , ภาคอุตสาหกรรมและภาคขนส่ง โดยขึ้นมารวมกันประมาณ 600,000 ตัน/ปี จากปี พ.ศ. 2551 จึงทำให้ก๊าซ LPG ที่ผลิตได้ภายในประเทศไม่เพียงพอต่อการบริโภคภายในประเทศ ซึ่งประเทศไทยจึงจำเป็นที่จะต้องพึ่งพาการนำเข้าก๊าซ LPG จากต่างประเทศมาบริโภคภายในประเทศ ซึ่งคลังก๊าซเข้าบ่อฯ บ.ปตท. จำกัด (มหาชน) นี้ถือเป็นคลังก๊าซ LPG ที่ทันสมัยและใหญ่ที่สุดในประเทศไทยได้ และได้มี Facility ที่ค่อนข้างพร้อมที่จะทำการปฏิบัติการนำเข้าก๊าซ LPG จากต่างประเทศในช่วงเวลาดังกล่าว และได้ตั้งเป้าหมายไว้ที่ 100,000 ตัน/เดือนในการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากเรือ



ภาพที่ 4-2 กระบวนการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากเรือเข้าถังเก็บทั้ง Cold Tank และ Sphere Tank รวมทั้งเวลาในแต่ละกระบวนการก่อตั้งทำโครงการ
ที่มา: คลังก๊าซเข้าบ่อฯ บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

วิเคราะห์ปัจจัยความสามารถในการรับก้าว C3/ C4 ก่อนทำโครงการ

1. ข้อกำหนดในการปฏิบัติงานและรายละเอียดของสินค้า
 - 1.1 ชื่อเรือ YUYO BERGE
 - 1.2 สินค้า และปริมาณ
 - a. C3 Refrigerated จำนวน 11,000 ตัน
 - b. C4 Refrigerated จำนวน 11,000 ตัน
 - 1.3 เทอมการซื้อขาย/ Laytime/ Demurrage
 - 1.4 เทอมการซื้อขาย Spot-DES สิทธิในสินค้าและความเสี่ยงเป็นของผู้ซื้อเมื่อสินค้าเปล่นเรือ (Vessel's flange) ที่ท่าปลายทาง
 - 1.5 Lay time Allowed 60 +6 ชม.
 - 1.6 เริ่มนับ Laytime เมื่อ
 - a. NOR Tender +6
 - b. Vessel commences discharge
 - c. (a) หรือ b และแต่ละข้อได้เกิดก่อน
 - 1.7 Demurrage: 40,000 USD/ PDPR

2. แผนกรูปการขนส่ง
คลังจะต้องจัดทำแผนการรับก๊าซทั้ง 2 ชนิดขึ้นจากเรือ เข้ามาเก็บในถัง Cold Tank และถัง Sphere Tank ให้ได้ปริมาณครบถ้วน และ เมื่องานนี้ท่อรับก๊าซ C3/ C4 Refrigerated อยู่เพียง 1 เส้นที่ใช้ในการรับก๊าซจากท่าเทียบเรือหมายเลข 1 ดังนั้นจึงต้องรับก๊าซจากเรือให้เสร็จทีละ Product ดังนี้

2.1 ถัง Cold Tank ถูกออกแบบให้มีความจุ 10,000 ตันหรือ 20,000,000 ลิตร แต่การเก็บก๊าซจะเก็บได้มากที่สุดแค่ 85% เท่านั้น โดยเพื่อที่วางแผนในถังไว้ 15% เพื่อรับการขยายตัวของก๊าซและจะต้องมี Desk Stock อยู่ 500 ตันดังนั้นจะรับก๊าซจากเรือเข้าถัง Cold Tank ได้ประมาณ 8,000 ตันซึ่งจะมีก๊าซเหลือจากเรืออีก 3,000 ตัน จะต้องนำเข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank

2.2 ถัง Sphere Tank ถูกออกแบบให้มีความจุ 2,000 ตันหรือ 4,000,000 ลิตร แต่จะเก็บก๊าซได้แค่ 85% หรือ 1,700 ตันและจะต้องมี Stock ขึ้นต่ำในถังอยู่ 100 ตัน ดังนั้นสามารถรับก๊าซจากเรือได้ 1,600 ตันต่อถัง ซึ่งก๊าซแต่ละชนิดที่เหลือหลังจากนำก๊าซเข้าไปเก็บในถัง Cold Tank จะเหลืออยู่ประมาณชนิดละ 3,000 ตันจะต้องใช้ถัง Sphere Tank จำนวน 2 ถังในการเก็บก๊าซ และเมื่อร่วมปริมาณก๊าซทั้ง 2 ชนิดจะต้องใช้ถัง Sphere Tank ทั้งหมด 4 ถัง

3. ขั้นตอนการรับก๊าซขึ้นจากเรือ

3.1 คลังจะต้องทำการ Cool Down ท่อก่อนที่จะมีการรับก๊าซขึ้นจากเรือ ซึ่งคลังจะต้องเตรียมระบบห่อให้พร้อมก่อนที่เรือจะถึง การ Cool Down ห่อรับก๊าซคือการทำให้หอนมีอุณหภูมิลดลงจนติดลบประมาณ -30 องศาเซลเซียส เพื่อให้เรือสามารถปั๊มก๊าซขึ้นมาได้ เมื่อจาก Pressure Discharge ปั๊มของเรือจะอยู่ที่ 5-7 Bar เท่านั้น ส่วน Pressure ของห่อรับส่งก๊าซจะอยู่ที่ 10 Bar ในอุณหภูมิปกติ 30 องศาเซลเซียส ซึ่งมากกว่า Pressure Discharge ของปั๊มเรือ จึงทำให้เรือไม่สามารถปั๊มก๊าซขึ้นมาได้ ซึ่งเมื่อทำการ Cool Down ห่อแล้วออกจากจะทำอุณหภูมิของห่อลดลงแล้วบ้างจะทำให้แรงดันในห่องลดลงเหลือเพียง 1-3 Bar เท่านั้น

วิธีการ Cool Down ห่อ ก็จะทำการปั๊มก๊าซ C3 Refrigerated ที่อยู่ในถัง Cold Tank ไปไอล์ก๊าซในห่อที่มีอุณหภูมิสูงออก ด้วย Flow Rate 30 M3/H ซึ่งก็จะทำให้ก๊าซและห่อมีอุณหภูมิลดลงจนติดลบถึง -30 องศาเซลเซียส ส่วนก๊าซที่ค้างท่ออยู่ก่อนหน้านั้นก็จะถูกนำไปลดอุณหภูมิลงจนมีอุณหภูมิลดลงจนติดลบประมาณ -38 ถึง -40 องศาเซลเซียสก่อนนำเข้าไปเก็บถัง Cold Tank หรือไม่ก็นำก๊าซที่มีอุณหภูมิสูงไปเข้าถัง Sphere เพื่อผสมเป็นก๊าซ LPG

3.2 เริ่มทำการรับก๊าซ เรือก็จะปั๊มก๊าซ C3 เข้ามา ก่อน Flow Rate ประมาณ 150 M3/H เพื่อไอล์ก๊าซในห่อที่มีอุณหภูมิประมาณ -30 องศาเซลเซียส ไปเข้าถัง Sphere Tank ให้หมด และเมื่อก๊าซในห่ออบริเวณหน้าถัง Cold Tank มีอุณหภูมิถึง -40 องศาเซลเซียสแล้ว ก็จะนำก๊าซเข้าไปเก็บในถัง Cold Tank ซึ่งก็จะหยุดการนำก๊าซเข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank ไว้ชั่วคราว และทำการรับก๊าซเข้าถัง Cold Tank จนครบจำนวน 8000 ตัน ใช้เวลา 10.6 ชั่วโมง ด้วย Flow Rate 750 ตัน/ชั่วโมง

3.3 เมื่อนำก๊าซ C3 Refrigerated เข้าถัง Cold Tank จนครบจำนวนแล้ว ก็จะมีก๊าซเหลืออีก 3,000 ตัน ซึ่งจะต้องนำเข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank ให้หมด โดยก๊าซทั้ง 3,000 ตันนี้ จะต้องนำมาเพิ่มอุณหภูมิให้สูงขึ้นจนเป็นบวกประมาณ 15-20 องศาเซลเซียส โดยผ่านระบบ Heater ใช้เวลา 40 ชั่วโมง ด้วย Flow Rate 75 ตัน/ชั่วโมง

3.4 เมื่อก๊าซ C3 Refrigerated ที่เรือหมดแล้วก็จะเปลี่ยน Product เป็นก๊าซ C4 Refrigerated ซึ่งเรือก็จะปั๊มก๊าซ C4 ขึ้นมาไอล์ก๊าซ C3 ที่ค้างท่ออยู่ไปเข้าถัง Sphere Tank ให้หมด ซึ่งช่วงนี้จะมีการป่นป้อนของก๊าซ C3 และ C4 อยู่บ้าง แต่ไม่ป่นอย่างไร และเมื่อก๊าซ C4 ในห่ออบริเวณหน้าถัง Cold Tank มีอุณหภูมิติดลบอยู่ที่ -4 องศาเซลเซียส แล้วก็จะนำก๊าซ C4 เข้าไปเก็บในถัง Cold Tank และก็จะหยุดการนำก๊าซไปเข้าถัง Sphere Tank ไว้ชั่วคราว และรอให้ก๊าซ C4 เข้าไปเก็บในถัง Cold Tank ได้ครบจำนวน 8000 ตัน ใช้เวลา 10.6 ชั่วโมงด้วย Flow Rate 750 ตัน/ชั่วโมง

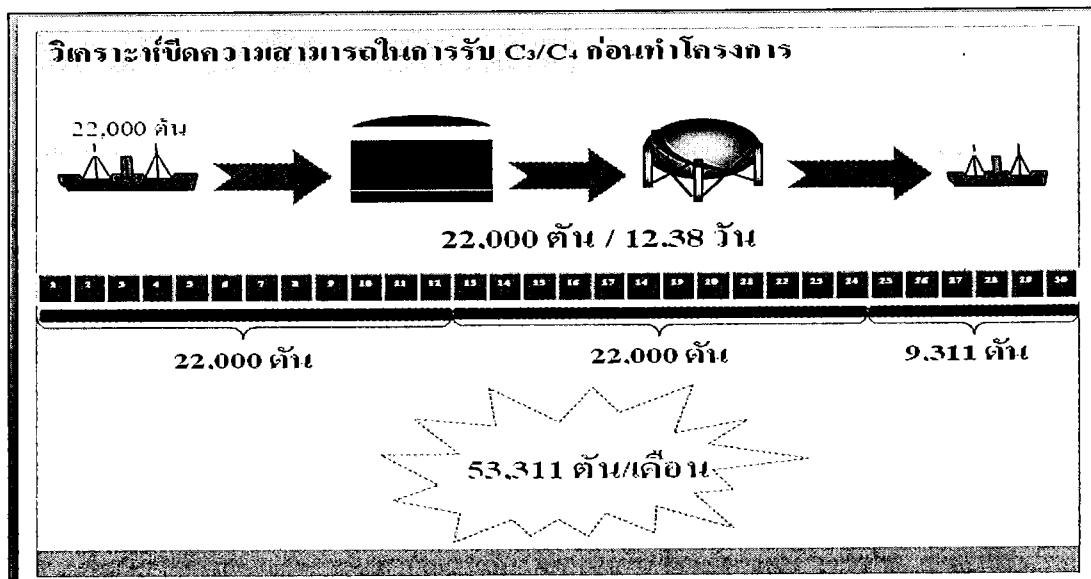
3.5 เมื่อก๊าซ C4 Refrigerated เข้าถัง Cold Tank ครบ 8,000 ตัน แล้ว ก็จะยังมีก๊าซเหลืออยู่อีก 3000 ตันที่จะนำไปเข้าถัง Sphere Tank โดยปั๊มก๊าซผ่านระบบ Heater เพื่อให้ก๊าซมีอุณหภูมิสูงขึ้นใช้เวลา 24 ชั่วโมง Flow Rate 125 ตัน/ชั่วโมง

เมื่อเรือ Discharge ก๊าซ C4 Refrigerated เสร็จแล้ว ก็เป็นการถินสุดการรับก๊าซจากเรือและรวมเวลาได้เท่ากับ 85.2 ชั่วโมง ซึ่งจะเห็นว่าเวลาที่ใช้ทั้งหมดนั้นเกินเวลาที่ทางเรือกำหนดให้ไว้ที่ 60 ชั่วโมง และได้ใช้เวลาเกินไป 25.2 ชั่วโมง ซึ่งจะต้องเสียค่า Demurrage วันละ 40,000 USD

วิเคราะห์กระบวนการผลิตก๊าซทั้ง 2 ชนิดให้เป็นก๊าซ LPG

หลังจากที่รับก๊าซขึ้นจากเรือเสร็จแล้วเราจะต้องทำการถ่ายก๊าซ C3 และ C4 ที่เก็บแยกกันไว้ในถัง Sphere Tank และ Cold Tank ออกมารับให้เป็นก๊าซ LPG และจำหน่ายให้ลูกค้า การผลิตน้ำมันก๊าซที่มีอุณหภูมิปกติคือ 30 องศาเซลเซียส ก็สามารถที่จะทำการนำก๊าซทั้ง 2 ชนิดนี้มาผสมกันได้เลย แต่ถ้าก๊าซที่มีอุณหภูมิติดลบ ก็จะต้องทำการเพิ่มอุณหภูมิของก๊าซให้เป็นบวกก่อนนำก๊าซมาผสมกัน วิธีการผสมก็จะนำก๊าซ C4 เข้าถัง Sphere Tank ก่อน เนื่องจากก๊าซ C4 จะค่า Density อยู่ 0.5750-0.5800 ซึ่งมีน้ำหนักมากกว่าก๊าซ C3 ที่มีค่า Density อยู่ 0.5000 -0.5050 สมมุติว่าต้องการผลิตก๊าซ LPG จำนวน 3000 M3 ก็จะต้องนำก๊าซ C4 เข้าถัง Sphere Tank จำนวน 1500 M3 และตามด้วยก๊าซ C3 อีก 1500 M3 ซึ่งรวมเวลาในการถ่ายก๊าซทั้ง 2 ชนิดนี้มาผสมกันจะใช้เวลารวมทั้งหมด 212 ชั่วโมง

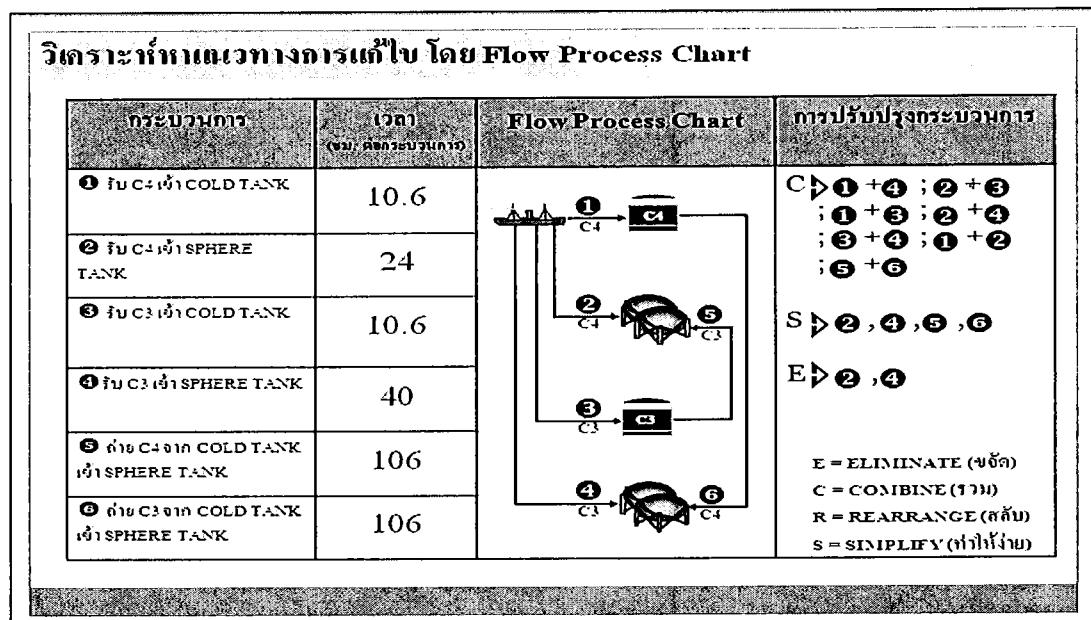
ข้อควรระวัง: การผสมก๊าตนั้นจำเป็นจะต้องนำก๊าซ C4 เข้ามารองถังไว้ก่อน แล้วจึงนำก๊าซ C3 เข้าตามไปทีหลัง สาเหตุที่ต้องทำลักษณะนี้ก็เพื่อให้ก๊าซ C3 ซึ่งเบากว่าก๊าซ C4 นั้น ไม่หลอยแทรกซึมผ่านก๊าซ C4 ขึ้นมาซึ่งจะทำให้ไม่เลกฤทธิ์ของก๊าซทั้ง 2 ชนิดนี้ จับตัวกันได้ดี หลังจากนั้นก็จะทำการ Circulate ก๊าซในถังให้ผสมรวมตัวกันโดยจนเป็นก๊าซ LPG เนื้อเดียวกันที่มีคุณภาพตรงตามความต้องการของลูกค้า



ภาพที่ 4-3 ปริมาณก๊าซ C₃,C₄ Refrigerated ที่รับได้จากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG ได้ต่อ 1 เดือน
ที่มา: คลังก๊าซเขานปoyer บ. ปคท. จำกัด (มหาชน)

เมื่อร่วมเวลาที่ใช้ในการรับเรือ 1 ลำจะใช้เวลารวมกันทั้งหมด 297.12 ชั่วโมง หรือ 12 วัน 9 ชั่วโมง เพราะฉะนั้นคลังจะสามารถรับก๊าซจากเรือได้ประมาณ 53,311 ตันต่อเดือน ซึ่งยังขาดอีก 46,689 ตันต่อเดือน

วิเคราะห์แนวทางแก้ไขปัญหา



ภาพที่ 4-4 การวิเคราะห์ปัญหารับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยใช้แผนภูมิกระบวนการ ไอล

ที่มา: คลังก๊าซเข้าปอยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

ทำการแก้ไขโดยใช้ Flow Process Chart นำทุกขั้นตอนการในการรับก๊าซขึ้นจากเรือมาวิเคราะห์และปรับปรุงแก้ไข ซึ่งมีทั้งหมด 6 กระบวนการด้วยกันดังนี้

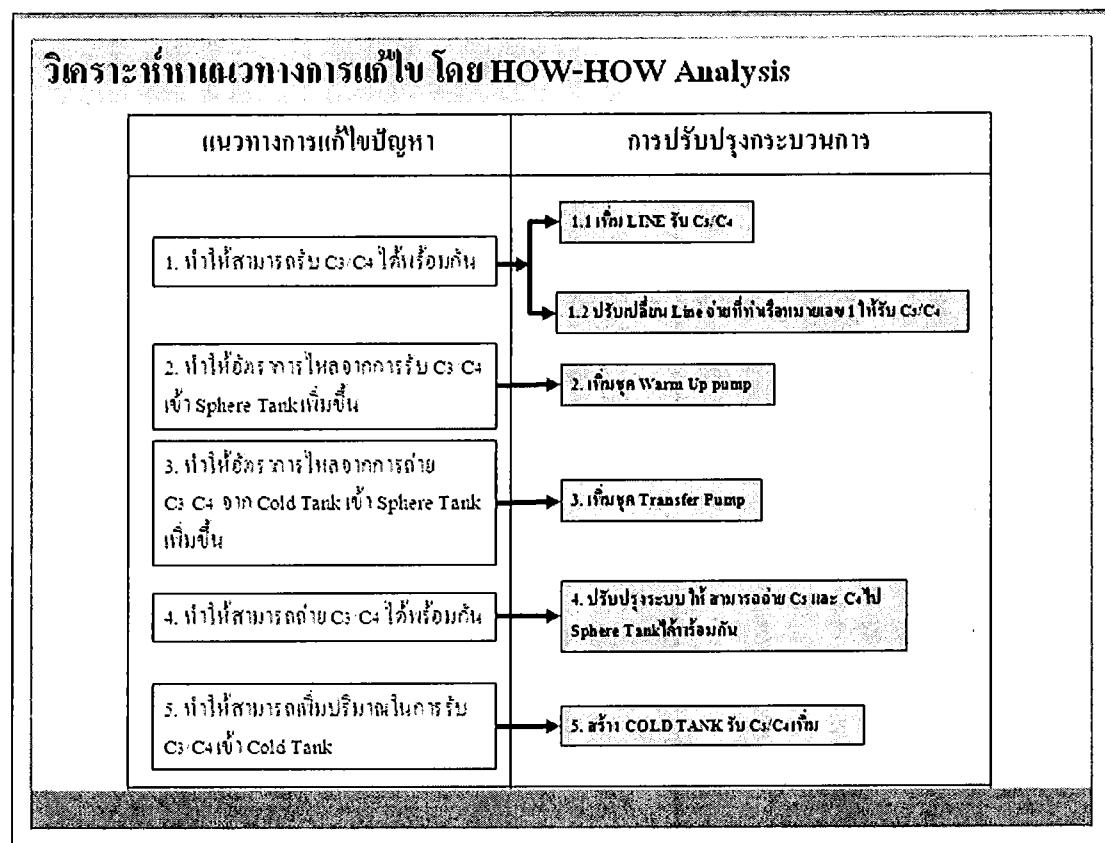
1. การรับก๊าซ C4 Refrigerated เข้าถัง Cold Tank ใช้เวลาทั้งหมด 10.6 ชั่วโมง
2. การรับก๊าซ C4 Sphere Refrigerated เข้าถัง Sphere Tank ใช้เวลาทั้งหมด 24 ชั่วโมง
3. การรับก๊าซ C3 Refrigerated เข้าถัง Cold Tank ใช้เวลาทั้งหมด 10.6 ชั่วโมง
4. การรับก๊าซ C3 Refrigerated เข้าถัง Sphere Tank ใช้เวลาทั้งหมด 40 ชั่วโมง
5. การถ่ายก๊าซ C4 จาก Cold Tank ไปเข้าถัง Sphere Tank ใช้เวลา 106 ชั่วโมง
6. การถ่ายก๊าซ C3 จาก Cold Tank ไปเข้าถัง Sphere Tank ใช้เวลา 106 ชั่วโมง

จะเห็นว่าทุก ๆ ขั้นตอนการต้องทำเรียงต่อกันมา มีรวมเวลาทั้งหมดจะใช้เวลา 297.12 ชั่วโมง หรือ 12 วัน 9 ชั่วโมง ต่อการรับก๊าซจากเรือ 1 ครั้ง ซึ่งเป็นเวลาที่มาก และปริมาณก๊าซที่รับได้ก็ไม่เพียงพอต่อความต้องการในแต่ละเดือน

การปรับปรุงกระบวนการให้แต่ละกระบวนการนั้นใช้เวลาลดลงเพื่อที่จะสามารถทำให้รับก๊าซขึ้นจากเรือได้มากขึ้น ซึ่งทำโดยวิธีการดังนี้

1. Eliminate ขั้นตอนออกไปหรือลดขั้นตอนลง
2. Combine รวมหรือทำพร้อมกัน เช่นแต่ก่อนต้องรับก๊าซที่ละ Product แยกไขโดยรับพร้อมกัน
3. Rearrange สลับสับเปลี่ยน เช่น รับก๊าซ C3 ก่อนหรือจะรับก๊าซ C4 ก่อน หรือจะนำก๊าซเข้าถัง Cold Tank ก่อนหรือเข้าถัง Sphere Tank ก่อน
4. Simplify ทำให้วิธีการรับก๊าซสะดวกและง่ายขึ้น

ค้นหาทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไข โดยใช้ HOW HOW Analysis



ภาพที่ 4-5 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยใช้ HOW HOW Analysis

ที่มา: คลังก๊าซเข้าปอยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

ทางเลือกในการแก๊สไขปั๊มห่า ซึ่งได้ทำการหาทางเลือกในการแก๊สไขปั๊มห่าไว้ 6 ทางเลือกดังนี้

1. ทำให้สามารถรับกําช C3/ C4 จากเรือได้พร้อมกัน แนวทางการแก๊สไขวี 2 ทางเลือกด้วยกันคือ

1.1 เพิ่มท่อรับกําช C3 หรือ C4 Refrigerated อีก 1 เส้น

1.2 ปรับปรุงท่อจ่ายกําช LPG แบบ Pressurize ที่ทำเทียบเรือหมายเลข 1 ให้สามารถรับกําช C3, C4 แบบ Pressurize จากเรือได้

2. ทำให้อัตราการไหลจาก การรับกําช C3 และ C4 Refrigerated จากเรือเข้า Sphere Tank เพิ่มขึ้น

2.1 เพิ่มชุด Warm Up Pump และ Air Heater อย่างละ 1 ชุด

3. ทำให้อัตราการไหลจาก การถ่ายกําช C3,C4 จากถัง Cold Tank มาเข้าถัง Sphere Tank เพิ่มขึ้น

3.1 เพิ่มชุด Transfer Pump และ Air Heater อย่างละ 1 ชุด

4. ทำให้สามารถสูบถ่ายกําช C3, C4 ออกจากถัง Cold Tank ได้พร้อมกัน

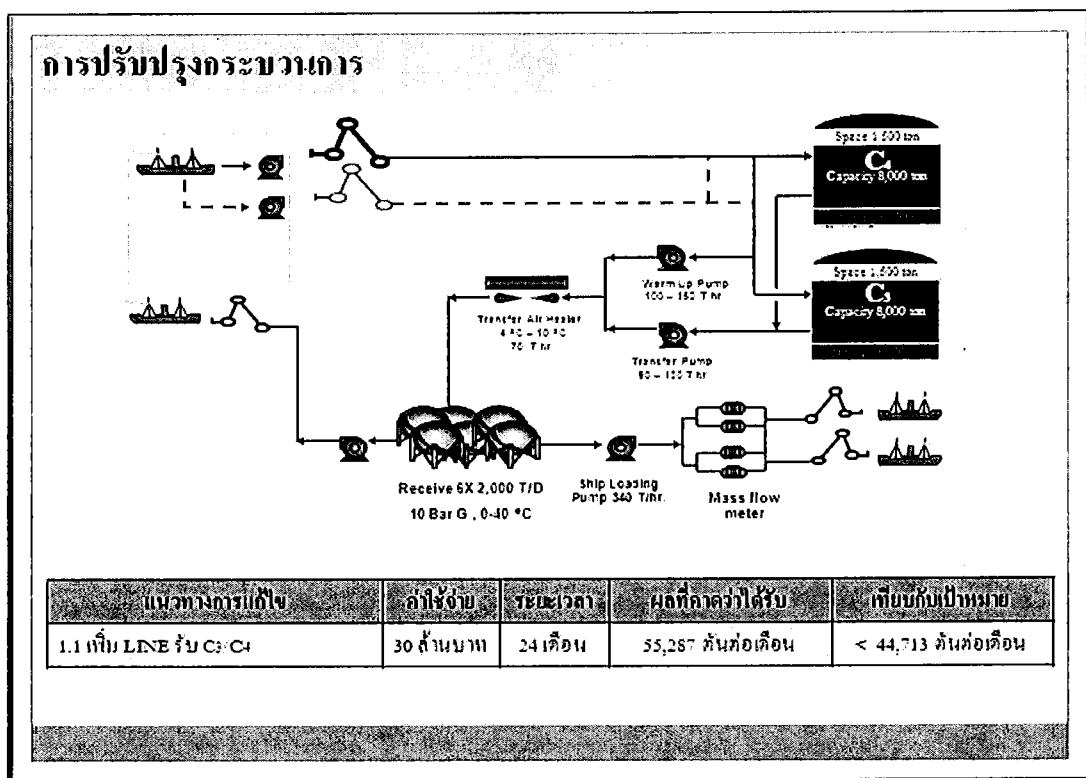
4.1 ปรับปรุงท่อให้สามารถสูบถ่ายกําช C3,C4 จากถัง Cold Tank ไปเข้าถัง Sphere Tank ได้พร้อมกัน

5. ทำให้สามารถรับกําช C3, C4 Refrigerated เข้าถัง Cold Tank ได้เพิ่มขึ้น

5.1 สร้างถัง Cold Tank เพิ่มขึ้นเพื่อให้รับกําชได้มากขึ้น

วิเคราะห์ทางเลือกแต่ละทางเลือกที่จะใช้ในการแก๊สไขปั๊มห่า

1. วิเคราะห์ทางเลือกที่ 1.1



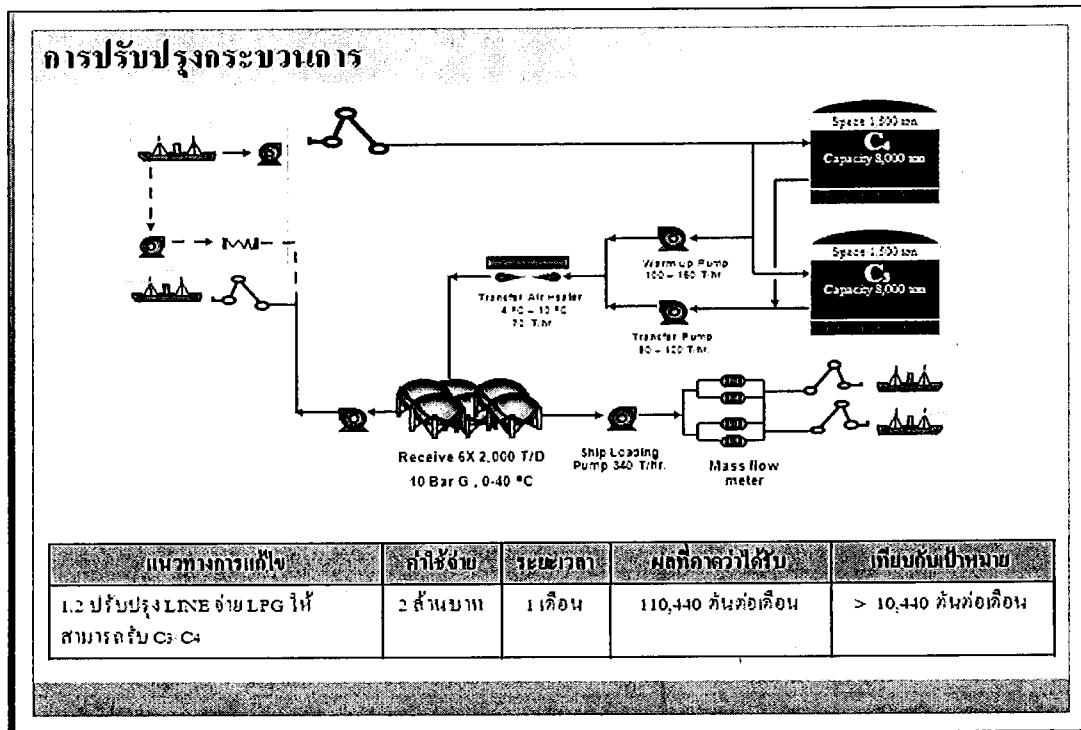
ภาพที่ 4-6 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG

โดยการเพิ่มท่อรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated เส้นใหม่

ที่มา: คลังก๊าซเข้มข้น บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

เพิ่มท่อรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated ใน การรับก๊าซเข้าถัง Cold Tank ให้เร็วขึ้น แต่ก็ยังน้อยกว่าเป้าหมายประมาณ 44,713 เพราะเนื่องจากเมื่อนำก๊าซเข้าไปเก็บในถัง Cold Tank แล้ว แต่ก็ยังต้องเสียเวลาในการถ่ายก๊าซออกตามสมเป็นก๊าซ LPG ซึ่งไม่ใช่ทางเลือกที่ดี

2. วิเคราะห์ทางเลือกที่ 1.2



ภาพที่ 4-7 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยการปรับปรุงท่อจ่ายก๊าซ LPG ลงเรือให้สามารถรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากเรือ ได้

ที่มา: คลังก๊าซเขานปอยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

ปรับปรุงท่อจ่ายก๊าซ LPG แบบ Pressurize ที่ท่าเทียบเรือหมายเลข 1 ให้สามารถรับก๊าซ C3,C4 แบบ Pressurize ได้ ซึ่งวิธีนี้เรือที่มาส่งถึงค้างจะต้องมีระบบ Heater และ Booster Pump และการรับก๊าซด้วยวิธีนี้จะรับก๊าซจากเรือทั้ง 2 ท่อ โดยที่ท่อก๊าซระบบ Refrigerated จะให้เรือปั๊ม ก๊าซ C4 Refrigerated ขึ้นมา ซึ่งทางคลังก็จะมี Booster Pump ในการรับก๊าซจากเรือมาผ่านระบบ Air Heater เพื่อเพิ่มอุณหภูมิของก๊าซให้สูงขึ้นจนเป็นบวกประมาณ 15-20 องศาเซลเซียส และนำเข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank และรอการผสมเป็นก๊าซ LPG โดยจะนำก๊าซ C4 เข้าถัง Sphere Tank ประมาณ 1700 M3

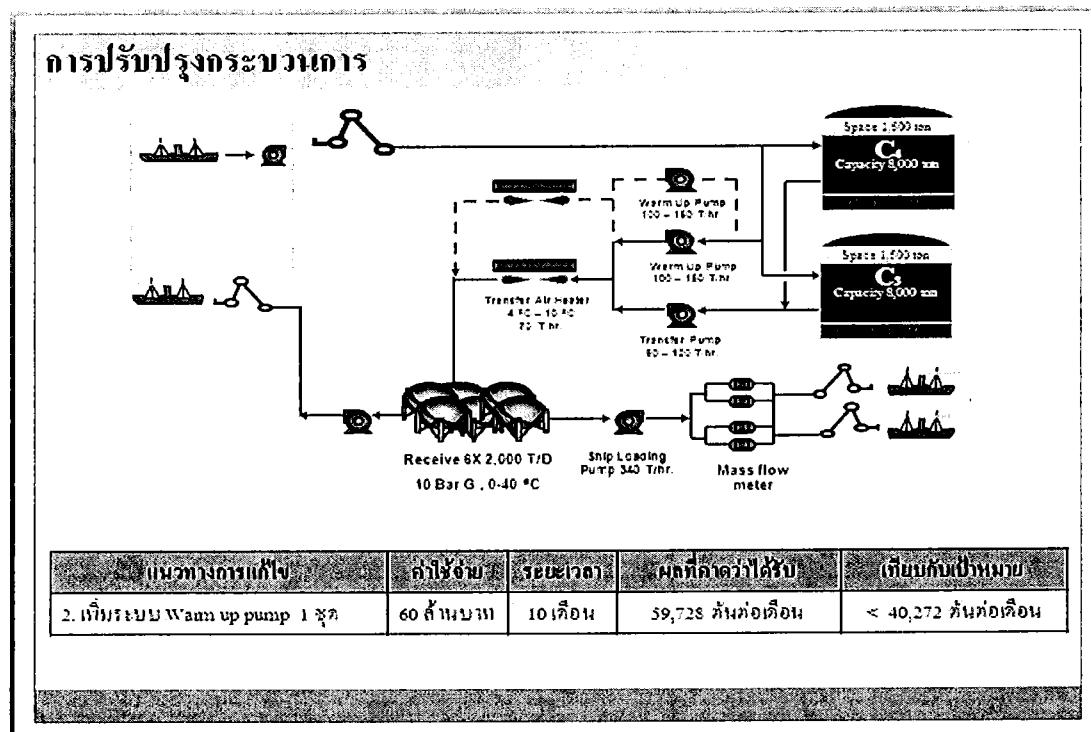
ท่อ Pressurize จะให้เรือปั๊มก๊าซ C3 ขึ้นมาซึ่งเรือก็จะทำการเพิ่มอุณหภูมิของก๊าซให้มี อุณหภูมิสูงขึ้นจนเป็นบวกขึ้นมาให้และใช้ Booster ปั๊มของเรือในการปั๊มก๊าซ C3 มาเข้าถัง Sphere Tank ต่อจากก๊าซ C4 ที่ได้ร่องพื้นถังไว้แล้วก่อนหน้านี้ประมาณ 1700 M3 และจะนำก๊าซ C3 เข้าถัง Sphere Tank ต่ออีก 1700 M3 รวมเป็น 3400 M3 เรียกได้ว่าเป็นการผสมก๊าซ C3,C4 ให้เป็น

ก๊าซ LPG ภายใต้แรงดันตัวไปเลย ซึ่งก็จะสามารถนำก๊าซ LPG ที่ได้ผ่านเครื่องแล้วจ่ายเรือให้ลูกค้าได้โดยที่ท่าเทียบเรือหมายเลข 2 และ 3

วิธีนี้มีข้อดีตรงที่สามารถผลิตก๊าซ LPG ได้ทันทีเลย โดยที่จะเหลือก๊าซ C3,C4

Refrigerated แค่เพียงอย่างละ 1000 ถึง 2000 ตันเท่านั้นต่อการรับก๊าซจากเรือ 1 เที่ยว ที่จะต้องนำก๊าซเข้าถัง Cold Tank เนื่องจากถูกบีบบังคับด้วยระยะเวลาการสูบน้ำก๊าซจากเรือจะต้องไม่เกิน 60 ชั่วโมง และจะสามารถรับก๊าซจากเรือได้สูงกว่าเป้าหมายประมาณ 10,440 ตันต่อเดือน

3. วิเคราะห์ทางเลือกที่ 2

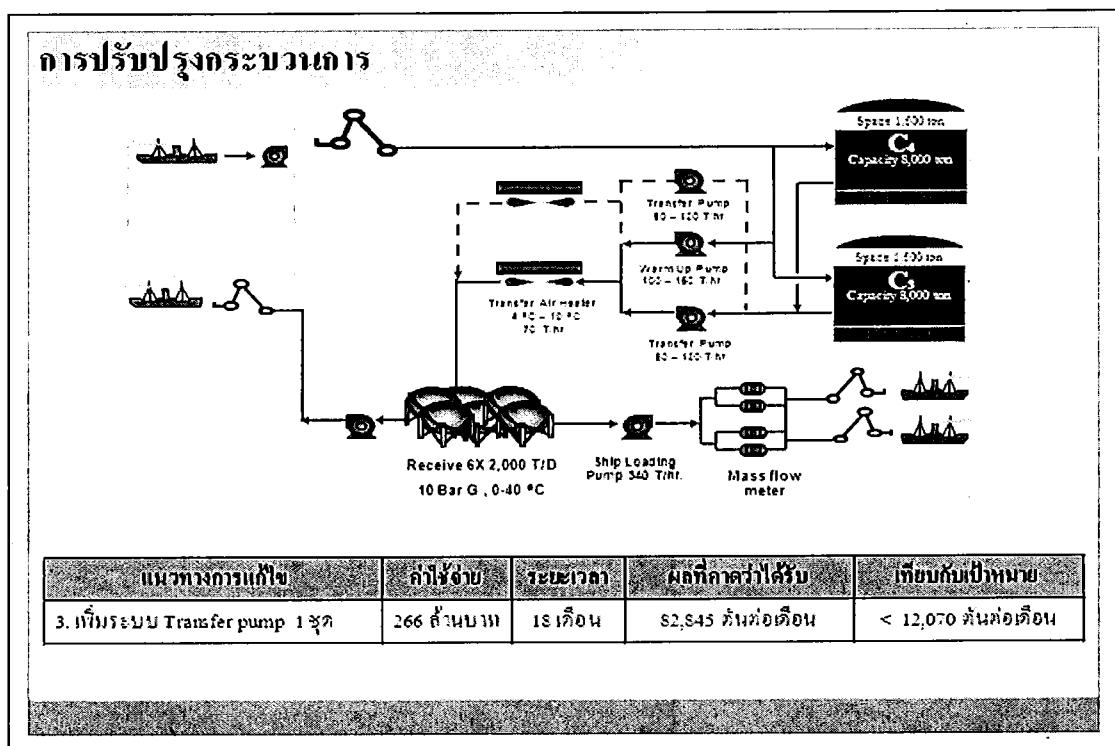


ภาพที่ 4-8 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยการเพิ่ม Warm Up Pump อีก 1 ชุด

ที่มา: คลังก๊าซเข้าบ่อยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

เพิ่มชุด Warm Up และ AirHeater ขึ้นมา เพื่อให้รับก๊าซจากเรือได้เร็วขึ้น ซึ่งก็ยังรับก๊าซได้น้อยกว่าเป้าหมายจำนวน 40,272 ตันเนื่องจากก๊าซที่ยังรับก๊าซจากเรือได้ทีละ Product และยังต้องเสียเวลาในการถ่าย C3,C4 Refrigerated จากถัง Cold Tank ออกมาผ่านเป็นก๊าซ LPG ซึ่งก็ยังไม่ใช่ทางเลือกที่ดี

4. วิเคราะห์ทางเลือกที่ 3



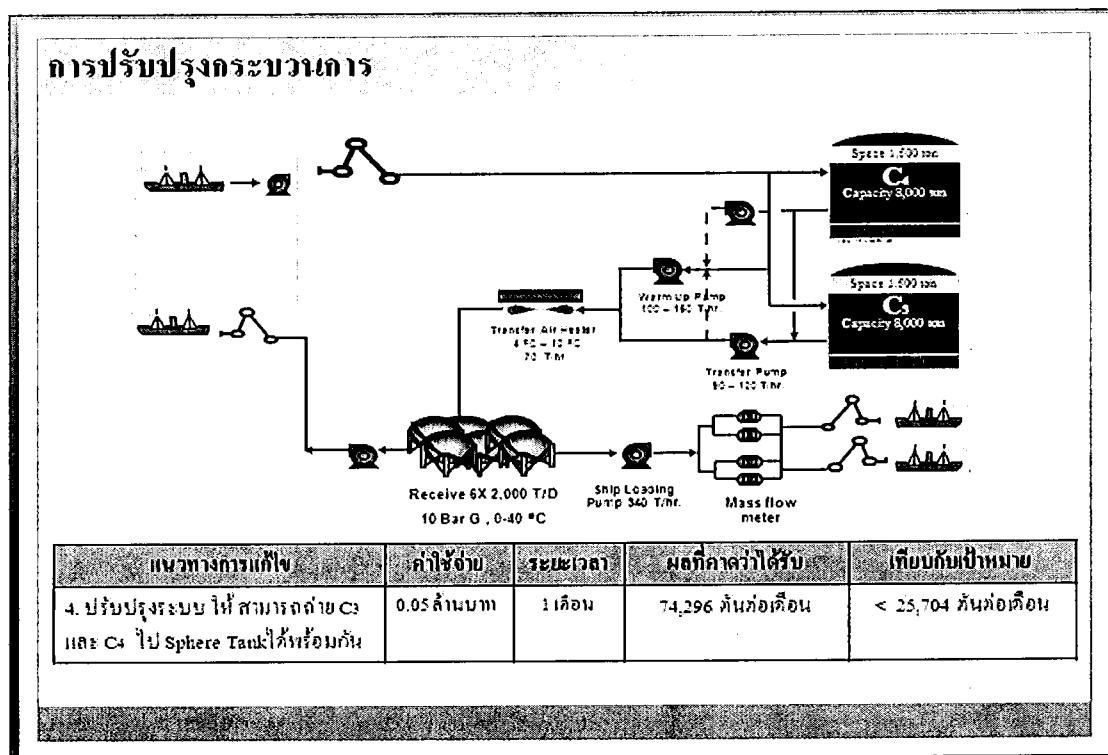
ภาพที่ 4-9 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG

โดยการเพิ่ม Transfer Pump อีก 1 ชุด

ที่มา: คลังก๊าซเขานปoyera บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

เพิ่มชุด Transfer Pump และ Air Heater ขึ้นมา เพื่อให้สามารถถ่ายก๊าซจากถัง Cold Tank ได้เพิ่มขึ้น ซึ่งก็ยังรับก๊าซได้น้อยกว่าเป้าหมายจำนวน 12,070 ตันเนื่องก็ยังรับก๊าซจากเรือได้ทีละ Product ซึ่งก็ยังไม่ใช่ทางเลือกที่ดี

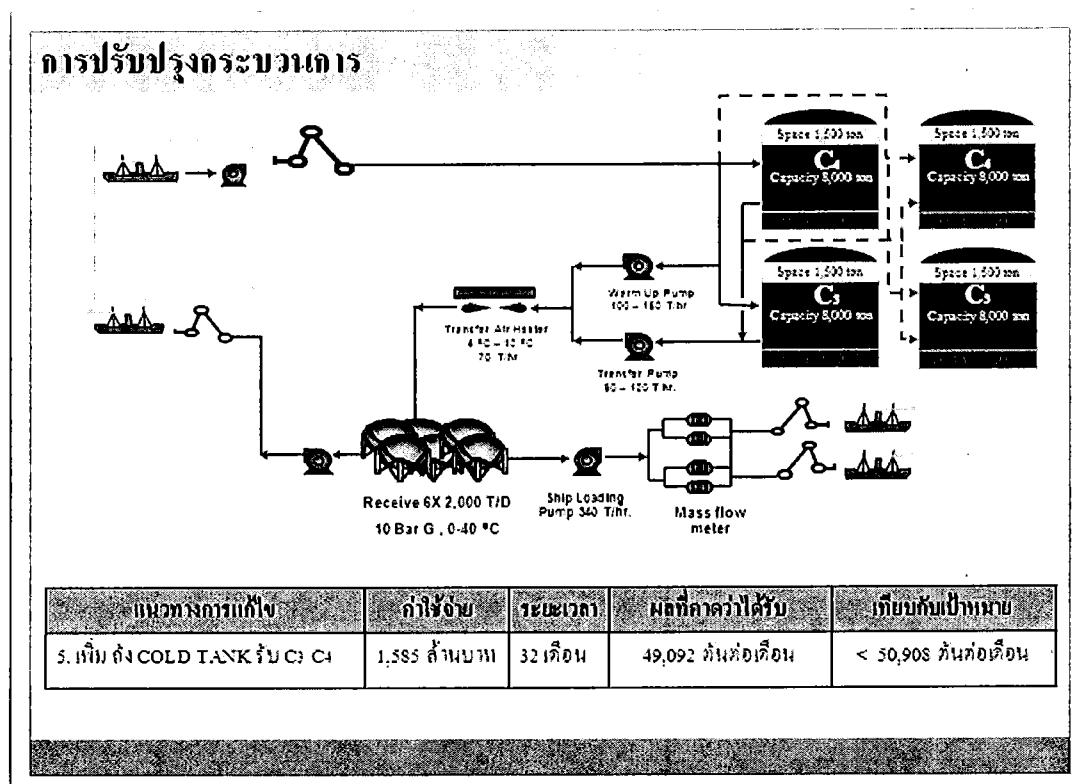
5. วิเคราะห์ทางเลือกที่ 4



ภาพที่ 4-10 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยปรับปรุงระบบให้สามารถถ่ายค้า C3, C4 ไปเข้าถัง Sphere Tank ได้พร้อมกัน
ที่มา: คลังก๊าซเชบุยอรา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

ปรับปรุงระบบท่อให้สามารถถ่ายค้า C3,C4 Refrigerated จากถัง Cold Tank มาเข้าถัง Sphere Tank ได้พร้อมกัน ซึ่งก็ยังรับก๊าซ ได้น้อยกว่าเป้าหมายจำนวน 25,704 ตันนี่องจากกีบังรับ ก๊าซจากเรือ ได้ทีละ Product และยังมีข้อจำกัดตรงที่ Air Heater ที่มีเพียง 1 ชุดเท่านั้นเนื่องจาก Air Heater มี Capacity 75 ตัน/ชั่วโมงเท่านั้นซึ่งก็ยังไม่ใช่ทางเลือกที่ดี

6. วิเคราะห์ทางเลือกที่ 5



ภาพที่ 4-11 การวิเคราะห์ทางเลือกในการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG โดยการสร้างถัง Cold Tank เพิ่มอย่างละ 1 ถัง
ที่มา: คลังก๊าซเชบุยยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

เพิ่มทั้ง Cold Tank ให้สามารถรับก๊าซจากเรือได้มากขึ้นและเร็วขึ้น ซึ่งก็ยังรับก๊าซได้น้อยกว่าเป้าหมายจำนวน 50,908 ตันเนื่องจากก๊าซรับจากเรือได้ทีละ Product และยังจะเสียเวลาถ่ายก๊าซ C3,C4 จากถัง Cold Tank มาผลิตเป็นก๊าซ LPG เพราะจะต้องถ่ายทีละ Product ซึ่งก็ยังไม่ใช่ทางเลือกที่ดี

การคัดเลือกแนวทางการปรับปรุงกระบวนการ					
เป้าหมาย : เพิ่มความสามารถในการรับ Refrigerated C₃/C₄ ท่างเรือที่คลังก๊าซเข้าบ่ออย่างเป็น 100,000 ตันต่อเดือน ภายใน 5 เดือน (กันยายน 2551)					
แนวทางการแก้ไข	กำลังดำเนิน	ระยะเวลา	ผลที่คาดว่าได้รับ	เปียบเทียบเป้าหมาย	ลำดับ
1.1 เพิ่ม LINE รับ C ₃ -C ₄	30 ถ้านำมา	24 เดือน	55,257 ตันต่อเดือน	< 44,713 ตันต่อเดือน	3
1.2 ปรับปรุง LINE จ่าย LPG ให้สามารถรับ C ₃ -C ₄	2 ถ้านำมา	1 เดือน	110,440 ตันต่อเดือน	> 10,440 ตันต่อเดือน	1
2. เพิ่มระบบ Warm up pump 1 ชุด	60 ถ้านำมา	10 เดือน	39,728 ตันต่อเดือน	< 40,272 ตันต่อเดือน	4
3. เพิ่มระบบ Transfer pump 1 ชุด	266 ถ้านำมา	18 เดือน	82,645 ตันต่อเดือน	< 12,070 ตันต่อเดือน	5
4. ปรับปรุงระบบ ให้สามารถถ่าย C ₃ และ C ₄ ไป Sphere Tank ได้เร็วขึ้น	0.05 ถ้านำมา	1 เดือน	74,296 ตันต่อเดือน	< 25,704 ตันต่อเดือน	2
5. เพิ่มสั่ง COLD TANK รับ C ₃ -C ₄	1,585 ถ้านำมา	32 เดือน	49,092 ตันต่อเดือน	< 50,908 ตันต่อเดือน	6

ที่มา : ประชุมร่วม ก.ว.ก., อก. และ กกจ.บ. ปี 2551

ภาพที่ 4-12 การคัดเลือกแนวทางการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG
ที่มา: คลังก๊าซเข้าบ่ออย่างบ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

ผลจากวิเคราะห์แนวทางการปรับปรุงกระบวนการ จะเห็นว่าหัวข้อที่ 1.2 ได้รับการคัดเลือกเป็นอันดับที่ 1 เนื่องจากทำได้สูงกว่าเป้าหมายประมาณ 10,440 ตันต่อเดือน

การดำเนินปรับปรุงตามแนวทางที่ได้รับการคัดเลือก

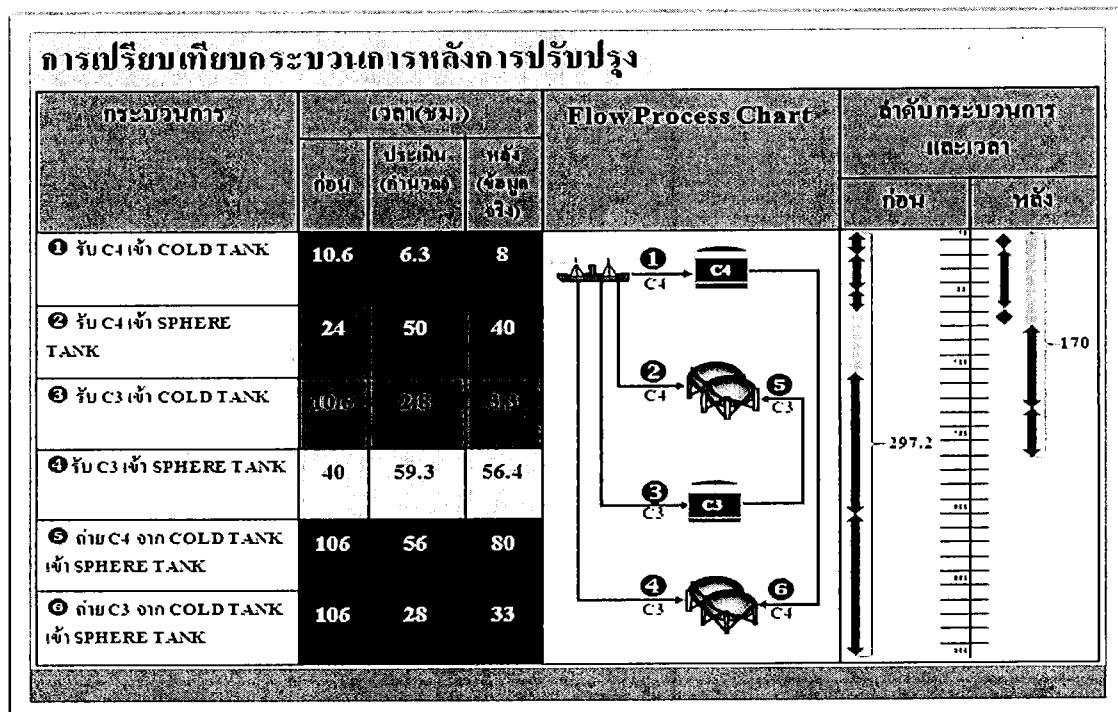
1. ประชุมเพื่อกำหนดจุดติดตั้ง Hose และจัดทำ TOR การจัดซื้อจัดจ้าง
2. สำรวจจุดที่จะติดตั้ง Hose และ อุปกรณ์อื่นเพิ่มเติม
3. ประชุมจัดหา Hose และรับมอบพัสดุ
4. ทำการติดตั้ง Hose และทดสอบระบบ

การดำเนินการแก้ไข		รายการกิจกรรม
ลำดับ	รูปคิจกรรม	
1		ประชุมเพื่อกำหนนคุณติดตั้ง จัดทำ TOR ของ Hose
2		สำรวจชุดที่จะติดตั้ง Hose และอุปกรณ์อื่นๆที่ใช้
3		ประชุมจัดทำ Hose และ รับมอบหมาย
4		ติดตั้ง ภาคสอบระบบ คุณภาพการภาคสอบเพื่อ ให้เป็นไปตามเป้าหมาย

ภาพที่ 4-13 การดำเนินการจัดทำ Hose และติดตั้งท่อ Hose

ที่มา: คลังกัญชากองบัญชา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน)

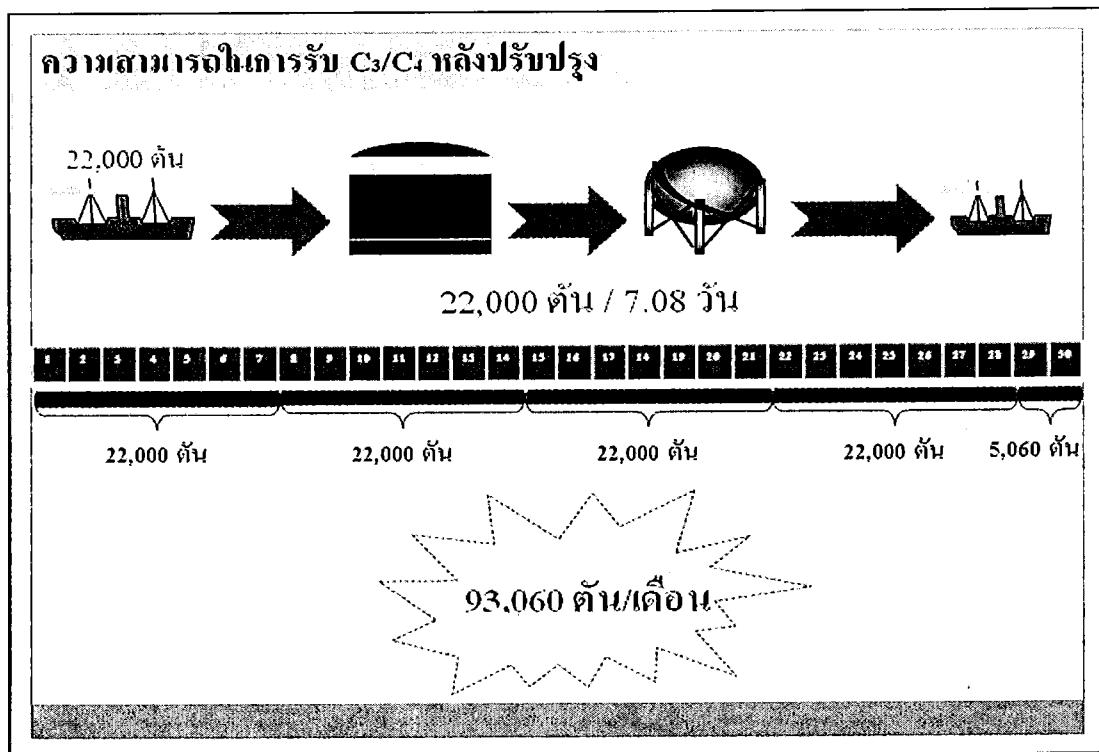
การเปรียบเทียบกระบวนการหลังการปรับปรุง



ภาพที่ 4-14 เวลาการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG หลังการแก้ไข^๒
ปัญหา

ที่มา: คลังก๊าซเข้าเมืองฯ บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

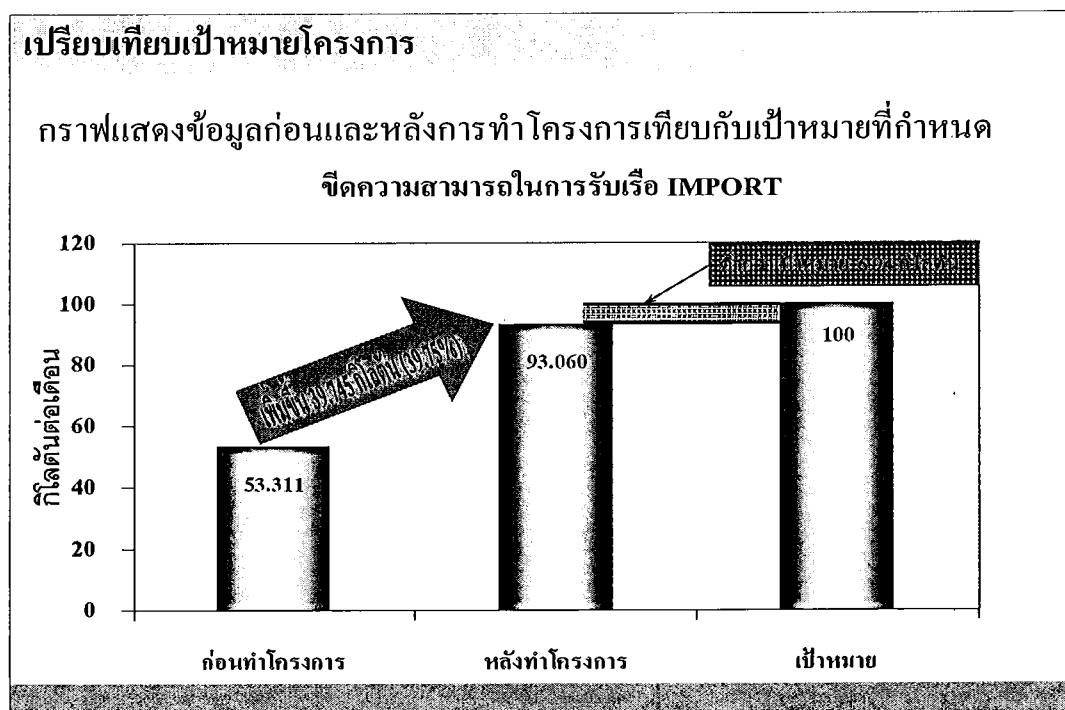
หลังจากที่ได้ปรับปรุงกระบวนการรับการ C3,C4 Refrigerated จากเรือทำให้เวลารวมทั้งหมดลดลงมาเหลือแค่ 170 ชั่วโมง จากเดิมที่ใช้เวลารวม 297.2 ชั่วโมง เนื่องจากสามารถรับก๊าซขึ้นจากเรือได้พร้อมกันทั้ง 2 Product เหลือแต่การถ่ายก๊าซจากถัง Cold Tank ทั้ง 2 Product มาผสมกันเพื่อผลิตเป็นก๊าซ LPG ซึ่งจะต้องทำการถ่ายทีละ Product



ภาพที่ 4-15 ปริมาณการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG ต่อ 1 เดือน
หลังการแก้ไขปัญหา

ที่มา: คลังก๊าซเชาปอยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

หลังจากที่ได้ทำการปรับปรุงกระบวนการรับก๊าซ C3,C4, Refrigerated จากเรือทำให้
สามารถรับก๊าซจากเรือได้ทั้งหมด 93,060 ตัน/เดือน



ภาพที่ 4-16 ปริมาณการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG
หลังการแก้ไขปัญหา เปรียบเทียบกับเป้าหมายและก่อนการแก้ไขปัญหา
ที่มา: คลังก๊าซเชิงปอยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

เมื่อเทียบกับเป้าหมายที่ตั้งไว้ 100,000 ตันต่อเดือน หลังการปรับปรุงกระบวนการทำได้ 93,060 ตันต่อเดือน น้อยกว่าเป้าหมาย 6,940 ตันต่อเดือน

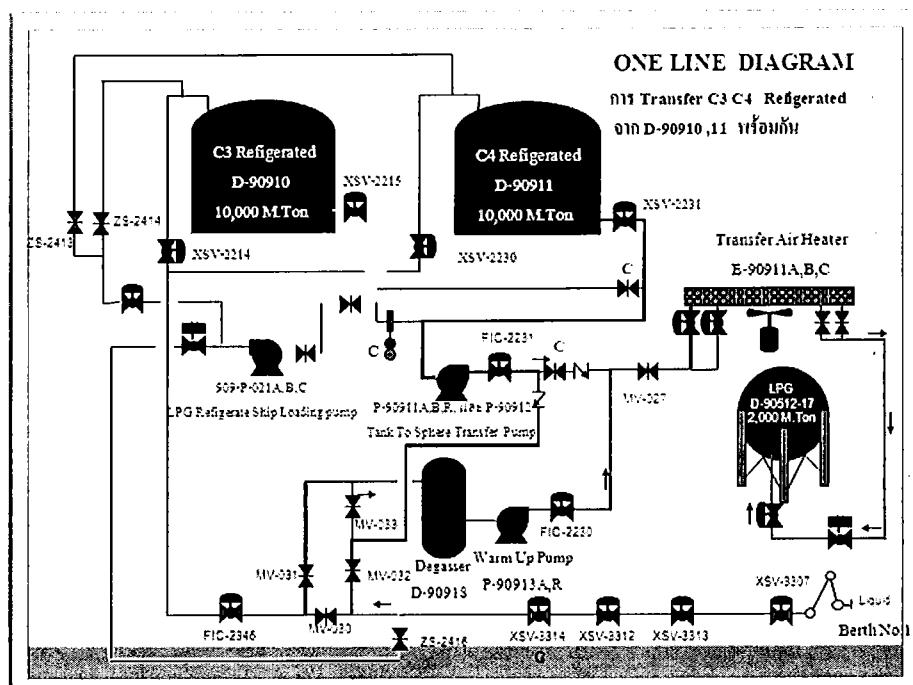
การแก๊สไขปัญหาครั้งที่ 2

การคัดเลือกแนวทางการปรับปรุงกระบวนการ					
เป้าหมาย : เพิ่มความสามารถในการรับ Refrigerated C3/C4 ทางเรือที่คลังก๊าซเข้าบ่อฯ เป็น 100,000 ตันต่อเดือน ภายใน 5 เดือน (กันยายน 2551)					
หมายเลขการแก้ไข	ค่าใช้จ่าย	ระยะเวลา	ผลที่คาดว่าได้รับ	เทียบกับเป้าหมาย	ลำดับ
1.1 เพิ่ม LINE รับ C3/C4	30 ล้านบาท	24 เดือน	55,287 ตันต่อเดือน	< 44,713 ตันต่อเดือน	3
1.2 ปรับปรุง LINE รับ LPG ให้สามารถรับ C3/C4	2 ล้านบาท	1 เดือน	110,440 ตันต่อเดือน	> 10,440 ตันต่อเดือน	1
2. เพิ่มระบบ Pump up pump 1 ชุด	60 ล้านบาท	10 เดือน	59,728 ตันต่อเดือน	< 40,272 ตันต่อเดือน	4
3. เพิ่มระบบ Transfer pump 1 ชุด	266 ล้านบาท	18 เดือน	82,845 ตันต่อเดือน	< 12,070 ตันต่อเดือน	5
4. ปรับปรุงระบบ ให้สามารถถ่าย C3 และ C4 ไป Sphere Tank ได้ พร้อมกัน	0.05 ล้านบาท	1 เดือน	74,296 ตันต่อเดือน	< 25,704 ตันต่อเดือน	2
5. เพิ่ม ถัง COLD TANK รับ C3/C4	1,585 ล้านบาท	32 เดือน	49,092 ตันต่อเดือน	< 50,908 ตันต่อเดือน	6

ภาพที่ 4-17 การคัดเลือกแนวทางการปรับปรุงแก้ไขการรับก๊าซจากเรือ และผลิตเป็นก๊าซ LPG ที่มา: คลังก๊าซเข้าบ่อฯ บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

จากการที่รับก๊าซขึ้นจากเรือ ได้น้อยกว่าเป้าหมาย 6,940 ตันต่อเดือน จากเป้าหมาย 100,000 ตันต่อเดือน จึงได้ทำการปรับปรุงแก้ไขเพื่อเติมอีกโดยได้นำทางเลือกที่ได้รับการคัดเลือกเป็นอันดับที่ 2 มาดำเนินการ

1. ปรับปรุงระบบท่อให้สามารถถ่าย C3, C4 Refrigerated จากถัง Cold Tank ไปเข้าถัง Sphere Tank ได้พร้อมกัน ตามแนวทางการแก้ไขวิธีที่ 4



ภาพที่ 4-18 One Line Diagram การ Transfer C3, C4 Refrigerated ไปเข้าถัง Sphere Tank
พร้อมกัน

ที่มา: คลังก๊าซเชนฯ อยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

จากการศึกษา Drawing แล้วพบว่าคลังมีปั๊มอีก 1 ชุดเป็นปั๊มที่ใช้สำหรับการจ่ายก๊าซ C3 Refrigerated ทางเรือ ได้ เรียกว่า LPG Refrigerated Ship Loading Pump และมีแนวท่อที่สามารถจะถ่ายก๊าซออกจากถัง Cold Tank คลังจึงได้ทำการตัดแยกท่อก๊าซด้าน Suction ของปั๊ม โดยการใช้ Blind Plate ปิดกันท่อ เพื่อให้ก๊าซ C4 Refrigerated ไปใช้ปั๊ม Transfer Pump(P-90912) ในการถ่ายก๊าซ C4 ออกมานะ และใช้ LPG Refrigerated Ship Loading Pump(909-P-020A,B,C) โดยใช้เพียง 1 ตัว ในการถ่ายก๊าซ C3 Refrigerated ออกมานะ และผสมกันในท่อรับ-จ่ายก๊าซอยู่ช่วงหนึ่งก่อนเข้าถัง Degasser (D-90918) และจากนั้นใช้ Warm Up Pump(P-90913A,R) สูบถ่ายก๊าซ LPG Refrigerated ที่เกิดจากการผสมกันของก๊าซขณะที่ยังมีอุณหภูมิติดลบอยู่ ไปผ่านระบบ Air Heater เพื่อให้ก๊าซมีอุณหภูมิสูงขึ้น และเข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank

ข้อควรระวังของวิธีนี้คือก๊าซ C4 Refrigerated ซึ่งมีอุณหภูมิ -4 องศาเซลเซียส และก๊าซ C3 Refrigerated มีอุณหภูมิ -40 องศาเซลเซียส ซึ่งมาผสมกันขณะที่มีอุณหภูมิแตกต่างกัน -36 องศาเซลเซียส ซึ่งอาจจะให้เกิดอุบัติเหตุได้ แต่คลังก็ได้มีการทำ Engineering Request เพื่อให้พนักงานส่วน วิศวกรรม ทำการวิเคราะห์ และหาข้อมูลก่อนทำการปรับปรุงแก้ไข

การดำเนินการแก้ไขครั้งที่ 2

1. ประชุมเพื่อหารแนวทางให้สามารถถ่ายก๊าซ C3,C4 ได้พร้อมกัน
2. สำรวจจุดที่จะทำการตัดแยกห่อ
3. ทำการติดตั้ง Blind Plate เพื่อตัดแยกห่อ
4. ทดสอบระบบ และตรวจสอบผล

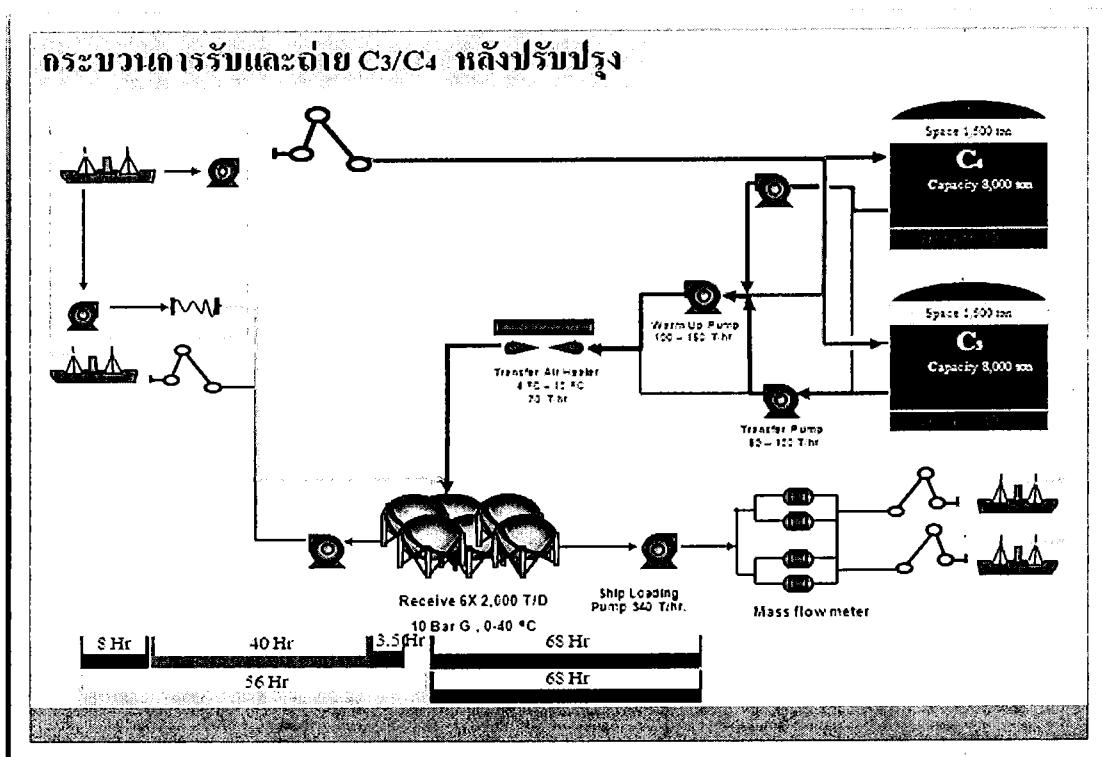
การดำเนินการแก้ไข		
ลำดับ	รูปกิจกรรม	รายการกิจกรรม
1		ประชุมเพื่อหารแนวทางให้สามารถถ่ายก๊าซ C3/C4 ได้พร้อมกัน
2		สำรวจจุดที่จะทำการตัดแยกระบบ
3		ทำการติดตั้ง Blind Plate เพื่อตัดแยกระบบ
4		ทดสอบระบบ คุณลักษณะทดสอบเพื่อให้เป็นไปตามเป้าหมาย

ภาพที่ 4-19 การติดตั้ง Blind Plate ตัดแยกห่อเพื่อให้สามารถ Transfer C3, C4 Refrigerated

ไปเข้าถัง Sphere Tank พร้อมกัน

ที่มา: คลังก๊าซเชบออยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

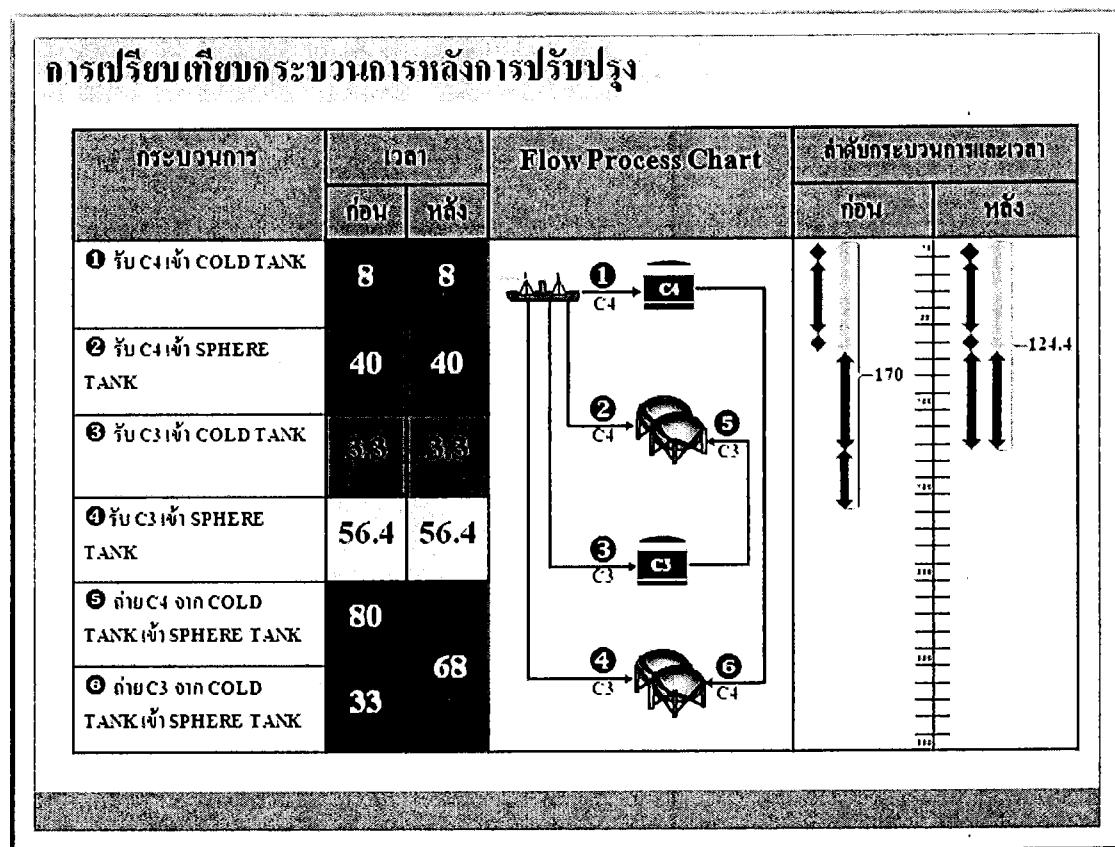
ตรวจสอบผลการแก๊สไขปั๊มห้าครั้งที่ 2



ภาพที่ 4-20 กระบวนการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากเรือเข้าถังเก็บทั้ง Cold Tank และ Sphere Tank รวมทั้งเวลาในแต่ละกระบวนการแก๊สไขปั๊มห้าครั้งที่ 2
ที่มา: คลังก๊าซเขานปoyera b. ปตท. จำกัด (มหาชน)

เมื่อทำการปรับปรุงระบบท่อของกระบวนการถ่ายก๊าซ C3 และ C4 Refrigerated ออกมาระรื่อม กัน ซึ่งทำให้สามารถผลิตก๊าซ LPG ได้เร็วขึ้น ไม่ต้องเสียเวลาในการสลับท่อ,เปลี่ยนวาล์ว และเปลี่ยน Product ในการถ่ายก๊าซออกจากถัง Cold Tank

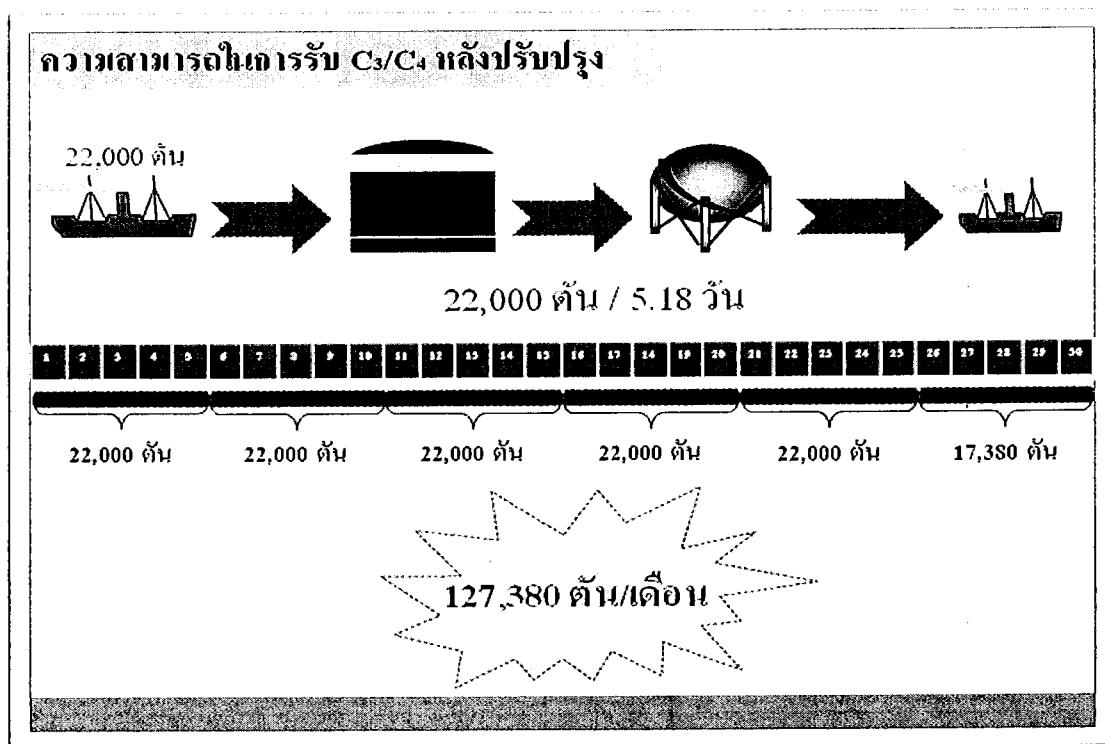
ข้อดีของการนำก๊าซ C3 Refrigerated และก๊าซ C4 Refrigerated มาผสมกันจะมีดังนี้
อุณหภูมิคงคลบอยู่ทำให้กล้ายเป็นก๊าซ LPG Refrigerated และทำให้อุณหภูมิของก๊าซอยู่ที่ -20 องศา เซลเซียส ซึ่งมีผลทำให้ระบบ Air Heater ไม่ต้องทำงานหนัก



ภาพที่ 4-21 เวลาการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG หลังการแก้ไขปัญหาครั้งที่ 2

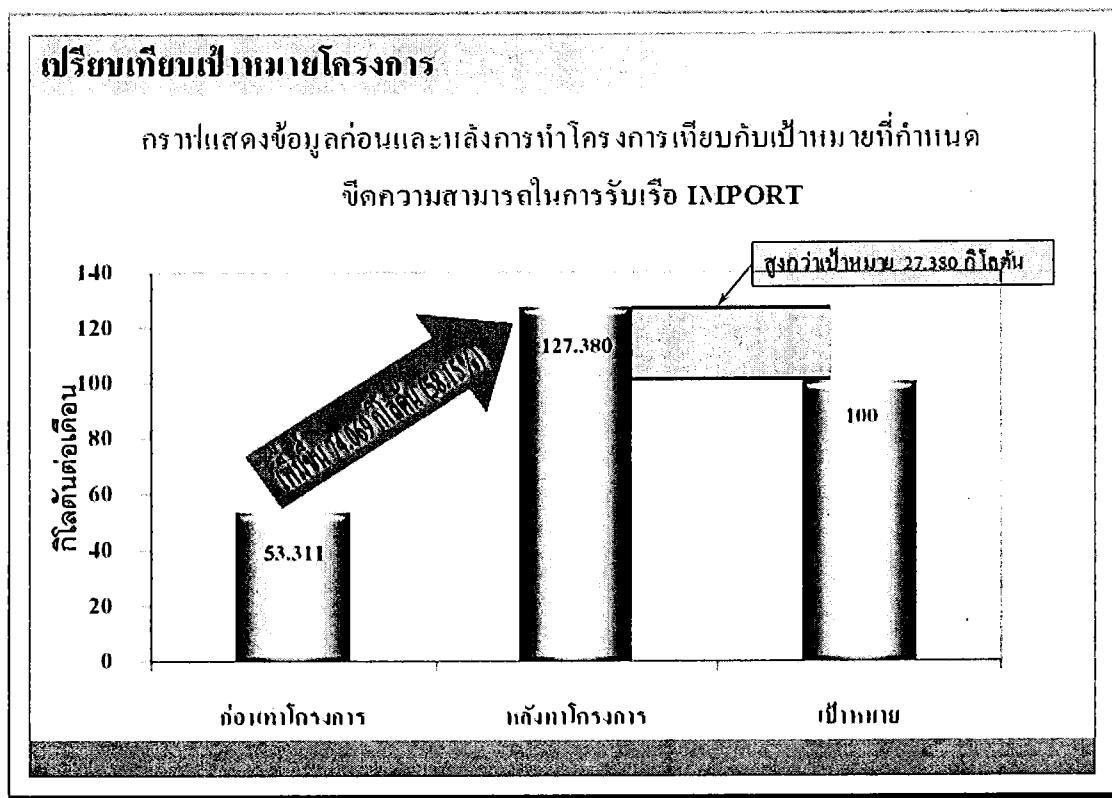
ที่มา: คลังก๊าซเขานปoyera บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

- เวลาทั้งหมดที่ใช้ในการรับก๊าซจากเรือ 1 ครั้งจะใช้คลองเหลือแค่ 124.4 ชั่วโมง จากที่ได้แก้ไขปัญหาครั้งที่ 1 ใช้เวลา 170 ชั่วโมง เพื่อความสามารถรับก๊าซจากเรือได้พร้อมกันทั้ง 2 Product และถ่ายก๊าซจากถัง Cold Tank ออกมาก่อนกันได้ทั้ง 2 Product



ภาพที่ 4-22 ปริมาณการรับก๊าซ C₃, C₄ Refrigerated จากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG ต่อ 1 เดือน
หลังการแก้ไขปัญหาครั้งที่ 2

2. ปริมาณก๊าซที่รับได้จากเรือเพิ่มขึ้นเป็นจำนวน 127,380 ตัน/เดือน

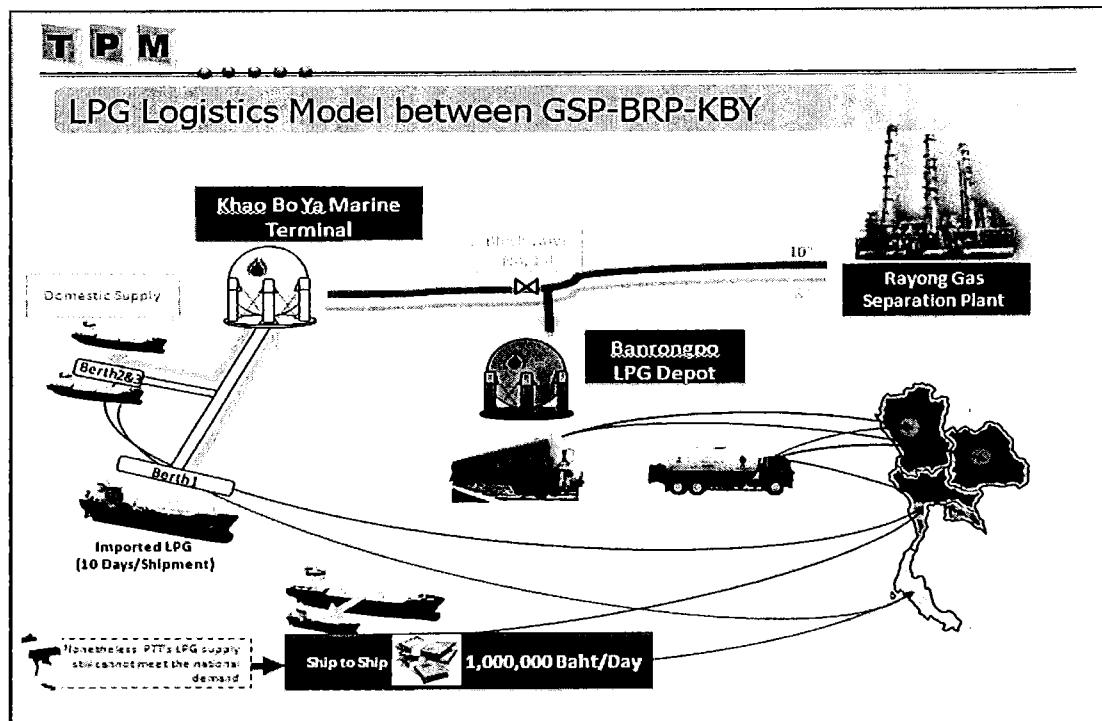


ภาพที่ 4-23 ปริมาณการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากเรือและผลิตเป็นก๊าซ LPG
หลังการแก้ไขปัญหาครั้งที่ 2 เปรียบเทียบกับเป้าหมายและก่อนการแก้ไขปัญหา
ที่มา: คลังก๊าซเขาน้อยฯ บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

3. หลังการแก้ไขปัญหาครั้งที่ 2 ทำให้สามารถรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated ขึ้นจากเรือได้ 127,380 ตัน/เดือน สูงกว่าเป้าหมาย 27,380 ตัน/เดือน และสูงกว่าก่อนทำการแก้ไขปัญหา 74,069 ตัน/เดือน

คลังได้มีการเพิ่มศักยภาพในการจ่ายก๊าซให้ได้ปริมาณมากขึ้น โดยการจ่ายก๊าซทางท่อเพิ่มเติมการจ่ายก๊าซ LPG ทางท่อ คลังก๊าซเขาน้อยฯ นั้นนอกจากการก๊าซ LPG ทางเรือแล้วยังสามารถที่จะจ่ายก๊าซ LPG ทางท่อได้อีก 1 ช่องทาง ซึ่งระบบการจ่ายก๊าซ LPG ทางท่อนั้นถูกออกแบบมาเพื่อให้คลังก๊าซเขาน้อยฯ ทำหน้าที่จ่ายก๊าซ LPG ให้กับคลังก๊าซบ้านโรงโภช. บ.ปตท. จำกัด (มหาชน) ซึ่งตั้งอยู่ที่ อ.บางละมุง จ.ชลบุรี โดยปกติคลังก๊าซเขาน้อยฯ และคลังก๊าซบ้านโรงโภช. จะรับก๊าซ LPG ทางท่อจากโรงแยกก๊าซระยะกลาง โดยใช้ท่อสื้นเดี่ยวกันทั้ง 2 คลัง คลังก๊าซบ้านโรงโภชจะเป็นศูนย์กลางจ่ายก๊าซ LPG ขึ้นไปในพื้นที่ภาคเหนือ และภาคอีสาน โดยจะ

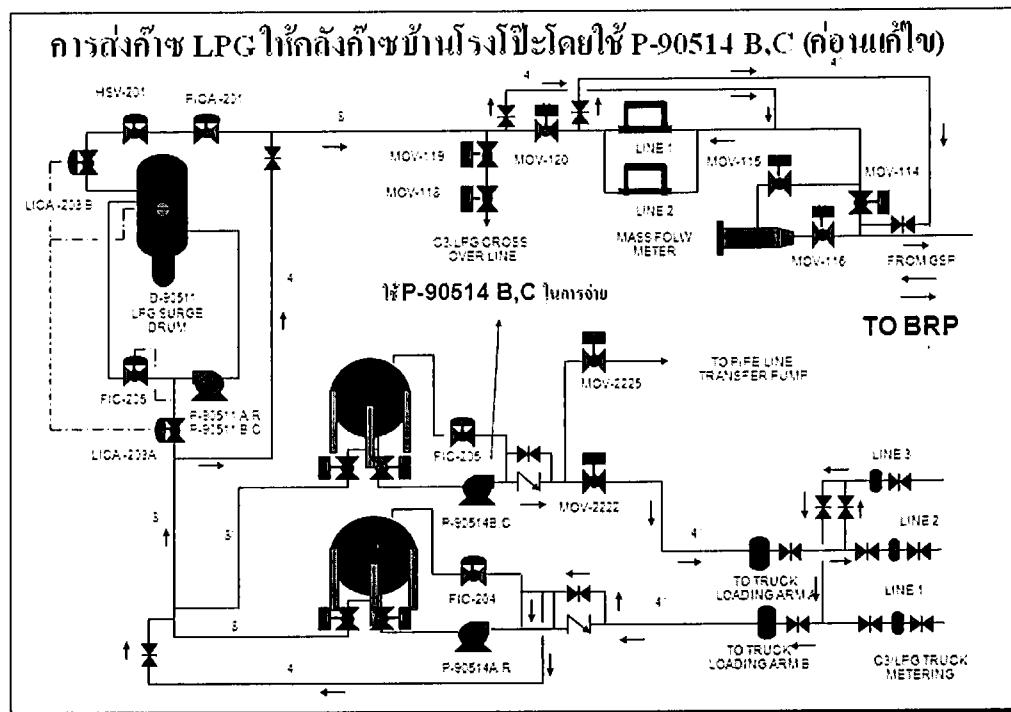
ขนส่งทางรถยนต์ และรถไฟ ส่วนคลังก๊าซเขาน่ออย่างเป็นศูนย์กลางจ่ายก๊าซ LPG ไปภาคกลาง และภาคใต้ โดยจะขนส่งทางเรือ



ภาพที่ 4-24 กิจกรรม LPG Logistics ของคลังก๊าซเขาน่ออยา และคลังก๊าซบ้านโรง ปี๘ บ.ปตท.จำกัด (มหาชน)

ที่มา: คลังก๊าซเขาน่ออยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

เมื่อโรงงายก๊าซทำการ Shut Down Plant พร้อมกันมากกว่า 3 โรง ก็จะทำให้ปริมาณ ก๊าซที่โรงงายก๊าซต้องส่งให้คลังค่อนอย่างไว ซึ่งก็จะทำการแก้ปัญหาโดยการนำเข้าก๊าซ LPG จากต่างประเทศเข้ามา ซึ่งจะนำเข้ามาที่คลังก๊าซเขาน่ออยาทางเรือที่ท่าเทียบเรือหมายเลข 1 และคลัง ก๊าซเขาน่ออยาก็จะส่งก๊าซ LPG ให้คลังก๊าซบ้านโรง ปี๘ ทางท่อแทนโรงงายก๊าซระยะ ด้วย Flow Rate 120ตัน/ชั่วโมง โดยใช้เป็นจ่ายก๊าซทางรถยนต์ในการส่งก๊าซ LPG ให้กับคลังก๊าซบ้านโรง ปี๘

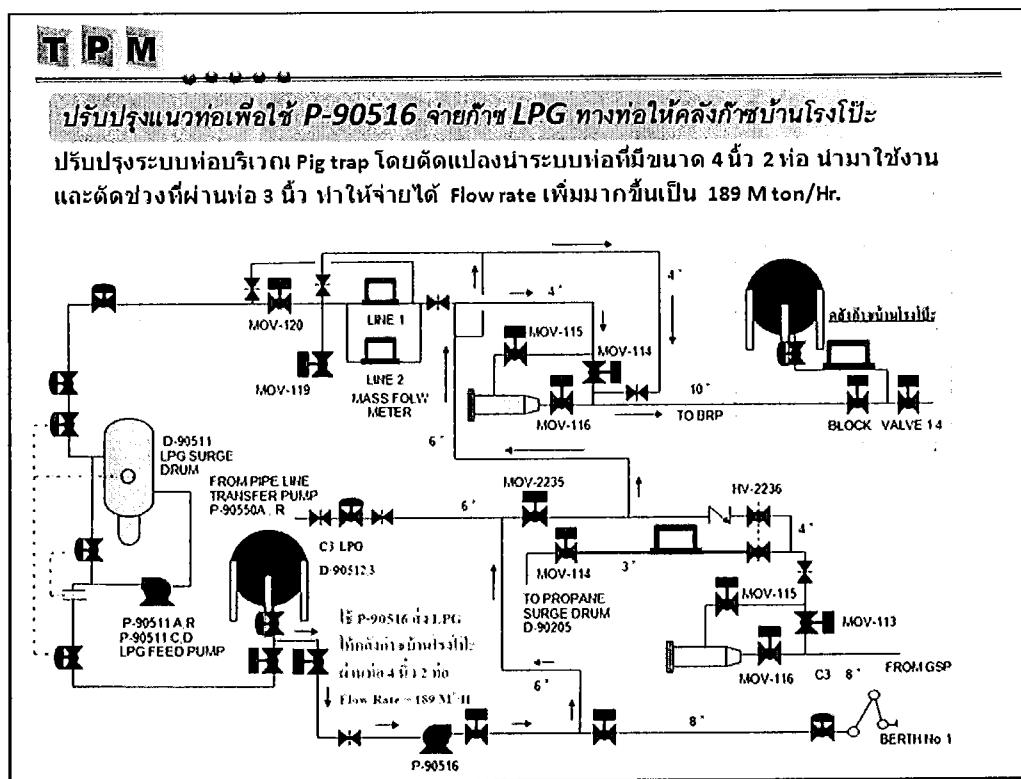


ภาพที่ 4-25 แนวท่อที่ใช้ P-90514 B,C จ่ายก๊าซ LPG ให้คลังก๊าซบ้านโรง ปี๘ บ.ปตท. จำกัด
(มหาชน)

ที่มา: คลังก๊าซเข้าเมืองฯ บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

แต่ในสภาพปัจจุบันคลังก๊าซบ้านโรง ปี๘ มีความต้องการก๊าซ LPG ประมาณ 190 ตัน/ชั่วโมงเนื่องจากยอดจำหน่ายก๊าซ LPG ที่คลังก๊าซบ้านโรง ปี๘ ที่เพิ่มมากขึ้น ประมาณวันละ 4,500 ตันจึงทำให้ปั่นจ่ายก๊าซทางรถยนต์นั้น ไม่เหมาะสมที่จะนำมาจ่ายก๊าซ LPG ให้คลังก๊าซบ้านโรง ปี๘ อีกด้วย

แนวทางการปรับปรุงแก้ไข เนื่องจากท่าเทียบเรือหมายเลข 1 นั้นจะมีเรือบรรทุกก๊าซ C3,C4 Refrigerated ซึ่งเป็นเรือขนาดใหญ่เทียบเท่าอยู่ตลอดเวลาทุกวัน จึงทำให้ท่าเทียบเรือหมายเลข 1 ไม่มีโอกาสที่จะทำการจ่ายก๊าซ LPG ลงเรือขนาดเล็กได้ จึงมีแนวคิดที่จะนำปั่นจ่าย ก๊าซ LPG ทางเรือที่ท่าเทียบเรือหมายเลข 1 มาดัดแปลงท่อทางเพื่อใช้จ่ายก๊าซ LPG ทางท่อให้กับ คลังก๊าซบ้านโรง ปี๘ แทนปั่นจ่ายก๊าซทางรถยนต์ ซึ่งปั่นจ่ายก๊าซ LPG ทางเรือที่ท่าเทียบเรือหมายเลข 1 นั้น ทำ Flow Rate ได้สูงสุดที่ 250 ตัน/ชั่วโมง



ภาพที่ 4-26 แนวท่อที่ได้ปรับปรุงเพื่อใช้ P-90516 จ่ายก๊าซ LPG ให้คลังก๊าซบ้านโรงปิ๊ง บ.ปตท.

จ้ากัด (มหาชน)

ที่มา: คลังก๊าซเข้าบ่อฯ บ. ปตท. จ้ากัด (มหาชน)

ผลการปรับปรุงเพื่อจ่ายก๊าซ LPG ทางท่อให้กับคลังก๊าซบ้านโรงปิ๊ง

ตารางที่ 4-2 ปริมาณการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากนำเข้าจากต่างประเทศในปี พ.ศ. 2556

เดือน	C3 (M.TON)	C4 (M.TON)	C3+C4 (M.TON)	ปริมาณก๊าซที่รับเข้าสู่แหล่งน้ำดิน (หน่วย : M.TON)			
				C3 To Cold Tank	C4 To Cold Tank	C3-C4 To Cold tank	C3-C4 To Sphere tank
มกราคม	87,679.708	86,232.011	173,911.719	2,021.414	3,033.658	5,055.072	168,836.647
กุมภาพันธ์	76,198.377	79,026.374	155,224.751				155,224.751
มีนาคม	70,578.971	73,989.831	144,568.802				144,568.802
เมษายน	78,434.090	62,960.343	141,394.433	3,716.557	4,078.830	7,825.417	133,569.016
พฤษภาคม	66,300.984	67,106.235	133,407.219				133,407.219
มิถุนายน	61,160.429	66,051.102	127,211.531	2,201.834	3,985.661	6,187.495	121,024.036
กรกฎาคม	80,516.726	82,494.776	163,011.502	7,616.596	3,343.357	10,959.953	152,051.549
สิงหาคม	82,951.943	84,374.548	167,326.491				167,326.491
กันยายน	81,460.208	81,899.166	163,359.674	4,094.831	2,718.763	6,813.594	156,546.080
ตุลาคม	77,936.807	81,510.129	159,446.936	6,056.021	2,027.862	8,083.883	151,363.053
พฤศจิกายน	74,058.425	75,308.633	149,367.058		5,007.837	5,007.837	144,359.221
ธันวาคม	70,868.334	50,103.040	120,971.374	6,002.732		6,002.732	114,968.642
รวม	908,145.002	891,056.488	1,799,201.490	31,740.015	24,195.968	55,935.983	1,743,265.507

ที่มา: คลังก๊าซเขานป้อมฯ บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

จากตารางที่ 4-2 จะพบว่าปริมาณการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated โดยการนำเข้าจากต่างประเทศนี้ได้เพิ่มขึ้นมาถึง 173,911 ตัน ในเดือนมกราคม ซึ่งจากการที่คลังสามารถเพิ่มช่องทางการจ่ายก๊าซ LPG ทางท่อให้กับคลังก๊าซบ้านโรงปิ๊ง สำหรับปริมาณการรับก๊าซเพิ่มขึ้นได้เนื่องจากสามารถที่จะนำถัง Sphere Tank มาใช้ในการรับก๊าซ C3,C4 จากเรือได้เพิ่มขึ้น

ตารางที่ 4-3 ปริมาณการจ่ายก๊าซ LPG ห้องเรือ และทางท่อให้คัดง ปตท. และลูกค้ามาตรา 7 ใน
ปี พ.ศ. 2556

เดือน	จำนวนเรือให้คลัง ปตท. และลูกค้ามาตรา 7 (MLTON)	จำนวนท่อให้คลังก๊าซบ้านโรงปี๘ (MLTON)	รวม (MLTON)
มกราคม	134,703.190	37,027.217	171,730.407
กุมภาพันธ์	118,609.846	32,157.655	150,767.501
มีนาคม	136,276.720	9,522.609	145,799.329
เมษายน	130,060.709	12,709.427	142,770.136
พฤษภาคม	135,812.060	18,649.418	154,461.478
มิถุนายน	123,223.690	17,238.833	140,462.523
กรกฎาคม	127,919.308	19,624.489	147,543.797
สิงหาคม	130,056.014	39,734.037	169,790.051
กันยายน	121,537.835	48,397.130	169,934.965
ตุลาคม	125,893.153	23,747.861	149,641.014
พฤศจิกายน	123,504.025	36,522.376	160,026.401
ธันวาคม	131,215.523	14,583.598	145,799.121
รวม	1,538,812.073	309,914.650	1,848,726.723

ที่มา: คลังก๊าซเข้าปอยยา บ. ปตท. จำกัด (มหาชน)

จากตารางที่ 4-3 ปริมาณการจ่ายก๊าซ LPG ของคลังก๊าซเข้าปอยยานั้นจะมีทั้งการจ่ายก๊าซ
ทางเรือ และทางท่อ ซึ่งแต่เดิมนี้คลังจะจ่ายก๊าซ LPG เสพทางเรือให้คัดง ปตท. และลูกค้า
มาตรา 7 เท่านั้น แต่ปัจจุบันคลังสามารถที่จะจ่ายก๊าซ LPG ทางท่อให้กับคลังก๊าซบ้านโรงปี๘ได้
อีก 1 ช่องทาง จึงมีผลให้ปริมาณการจ่ายก๊าซ LPG ในเดือนกรกฎาคมนี้มากถึง 171,730.407 ตัน
โดยแบ่งเป็นการจ่ายก๊าซ LPG ทางเรือจำนวน 134,703.190 ตัน และจ่ายทางท่อจำนวน 37,027.217
ตัน

บทที่ 5

บทสรุปและข้อเสนอแนะ

การศึกษานี้มีวัตถุประสงค์เพื่อหารือการรับก๊าซ C3, C4 Refrigerated จากเรือบรรทุก ก๊าซที่นำเข้ามาจากต่างประเทศ และผลิตเป็นก๊าซ LPG ให้ทันต่อความต้องการใช้ภายในประเทศไทย เนื่องจากในช่วงปี พ.ศ. 2552 ได้เกิดการคาดการว่าจะเกิดการขาดแคลนก๊าซ LPG เพราะเนื่องจาก มีการนำก๊าซ LPG ที่ผลิตได้ภายในประเทศไทยไปเป็นวัตถุคิบในการผลิตเม็ดพลาสติกที่มีคุณภาพสูง มากขึ้นประกอบกับราคาน้ำมันเชื้อเพลิงได้เพิ่มสูงขึ้นมาก จึงมีการนำก๊าซ LPG ไปใช้ในภาคการ ขนส่งมากขึ้น ซึ่งส่งผลให้ปริมาณก๊าซ LPG ที่ผลิตได้ภายในประเทศไทยไม่เพียงพอต่อการบริโภค ภายในประเทศไทย โดยได้ขาดแคลนประมาณ 100,000 ตันต่อเดือน ตามแผนภูมิแสดงปริมาณการ ผลิตก๊าซ LPG ในประเทศไทย เปรียบเทียบกับปริมาณการบริโภคก๊าซ LPG ตามแต่ละภาคส่วนใน ประเทศไทยตั้งแต่ปี พ.ศ. 2551 ถึงปี พ.ศ. 2560 ที่แสดงไว้ในบทที่ 3

คลังก๊าซเขาน้อยา บ.ปตท. จำกัด (มหาชน) เป็นหน่วยงานที่ทำหน้าที่ในการปฏิบัติการ นำเข้าก๊าซ LPG ในช่วงเวลานี้ และด้วย Facility ที่คลังก๊าซเขาน้อยา มีอยู่อย่างจำกัด และไม่มีการ เพิ่มเติมเครื่องจักรอุปกรณ์อะไรได้เลยในช่วงเวลานี้ ประกอบกับคลังก๊าซเขาน้อยาก็ไม่เคยรับ ก๊าซ C4 Refrigerated เข้าถัง Refrigerated Tank มา ก่อน และปริมาณก๊าซมากขนาด 100,000 ตันต่อเดือน ที่ต้องรับ และผลิตเป็นก๊าซ LPG ก่อนจำหน่ายให้ลูกค้า รวมทั้งจะต้องไม่เสียค่า Demurrage ในการสูบถ่ายก๊าซขึ้นจากเรือในแต่ละเที่ยว

สรุปผลการศึกษา

การสรุปผลการศึกษาในงานวิจัยนี้จะบรรยายแยกตามวัตถุประสงค์ของงานวิจัยดังนี้

1. ทางเลือกที่ใช้ในการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated ขึ้นจากเรือบรรทุก ก๊าซ และการผลิต เป็นก๊าซ LPG

1.1 ทางเลือกที่ 1 .2 ปรับปรุงระบบห่อที่ใช้จ่ายก๊าซ LPG แบบ Pressurize ไปที่ Berth No. 1 ให้สามารถรับก๊าซ C3 และ C4 แบบ Pressurize ได้ โดยการติดตั้งห่อ Flexible Hose ขนาด Ø8 นิ้ว จำนวน 1 เส้น มีความยาว 24 เมตร แทนตัว Loading Arm ของระบบห่อจ่ายก๊าซ ซึ่ง ตัว Loading Arm เดิม ได้ออกแบบไว้สำหรับจ่ายเรือที่มีขนาดถึ่กแค่ 700-2000 ตัน ซึ่งไม่สามารถ ใช้กับเรือขนาดใหญ่ที่มีขนาด 75,000-100,000 ตันได้ และใช้ห่อจ่ายก๊าซ LPG เส้นนี้ในการรับ ก๊าซ C3,C4 จากเรือแท่น ซึ่งก๊าซที่อยู่ในเรือจะอยู่ในรูป Refrigerated โดยที่ C3 จะมีอุณหภูมิติด

ลบอุ่นที่ -40 องศาเซลเซียส และ C4 จะมีอุณหภูมิติดลบอยู่ที่ -4 องศาเซลเซียส และเรือบรรทุก ก๊าซในแบบ Refrigerated นั้นจะมีระบบ Heater และ Booster Pump ใช้สำหรับสูบก๊าซที่มี อุณหภูมิติดลบไปผ่านระบบ Heater ให้มีอุณหภูมิสูงขึ้นจนเป็นวงประมาณ 5-10 องศาเซลเซียส ก่อนส่งเข้าท่อรับผลิตก๊าซของลูกค้าให้ และคลังก๊าซเบาบ่อง่ายได้ขอใช้ Operation ของเรือด้านนี้ ในการรับก๊าซขึ้นจากเรืออีก 1 เส้น จากเดิมที่มีท่อรับก๊าซแบบ Refrigerated อยู่เพียงเส้นเดียว

จากการที่คลังก๊าซเบาบ่อง่ายสามารถรับก๊าซจากเรือได้ 2 ท่อ ก็จะกำหนดให้ก๊าซ C3

Refrigerated นั้นให้เรือทำการสูบถ่ายขึ้นมาในท่อ Pressurize ซึ่งเรือก็จะทำการเพิ่มอุณหภูมิก๊าซ จากอุณหภูมิติดลบ -40 องศาเซลเซียสให้มีอุณหภูมิสูงขึ้นจนเป็นวงประมาณ 5-10 องศาเซลเซียส และสูบถ่ายเข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank ได้โดยตรง และก๊าซ C4 Refrigerated จะให้เรือทำการ สูบถ่ายขึ้นมาในท่อ Refrigerated จากนั้นก๊าซก็จะเข้ามาพักไว้ในถัง Degasser และคลังก๊าซจะใช้ Warm Up Pump ปั๊มก๊าซในท่อไปผ่านระบบ Air Heater เพื่อเพิ่มอุณหภูมิก๊าซ เป็นวง ประมาณ 5-10 องศาเซลเซียส ก่อนนำเข้าเก็บในถัง Sphere Tank และทำให้คลังสามารถที่จะทำการผลิตเป็นก๊าซ LPG ได้ทันทีโดยไม่ต้องทำการสูบถ่ายก๊าซระหว่างถัง โดยที่การผลิตก๊าซ LPG จำนวน 1 ถัง ปริมาณ 3000 M3 ใช้อัตราส่วน 50:50 และเนื้องจากถังเก็บก๊าซ LPG ของคลังนั้น ท่อรับ-จ่ายก๊าซเข้าถังจะอยู่ที่ใต้ถัง ก็จะนำก๊าซ C4 เข้าไปรองพื้นถังไว้ก่อนจำนวน 1500 M3 เนื่องจากก๊าซ C4 จะมีค่า Density ที่หนักกว่าก๊าซ C3 โดยที่ก๊าซ C4 จะมีค่า Density อยู่ที่ 0.5770- 5780 และค่า Density ของก๊าซ C3 จะมีค่า Density อยู่ที่ 0.5070-5080 จากนั้นก็จะนำก๊าซ C3 ตาม เข้าไปอีกจำนวน 1500 M3 หลังจากนั้นก็จะใช้ปั๊มจ่ายก๊าซ LPG ทางเรือ ทำการ Circulate ก๊าซ LPG ในถังให้สมรวมตัวจนเป็นเนื้อเดียวกัน ให้ได้คุณภาพตรงตามความต้องการของลูกค้า

1.2 ทางเลือกที่ 4 ปรับปรุงระบบท่อให้สามารถถ่ายก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากถัง Cold Tank มาเข้าถัง Sphere Tank ได้พร้อมกันซึ่งเป็นแก๊สไขเพิ่มเติมจากครั้งที่ 1 เนื่องจากยังรับก๊าซ ขึ้นจากเรือได้ນ้อยกว่าเป้าหมาย 6,940 ตันต่อเดือน จากเป้าหมายที่ตั้งไว้ 100,000 ตันต่อเดือน จึง ได้ทำการปรับปรุงแก้ไขเพื่อเติมอีกโดยได้นำทางเลือกที่ได้รับการคัดเลือกเป็นอันดับที่ 2 มา ดำเนินการ

จากการศึกษา Drawing แล้วพบว่าคลังได้นี้ปั๊มอีก 1 ชุดเป็นปั๊มที่ใช้สำหรับการจ่ายก๊าซ C3 Refrigerated ทางเรือ เรียกว่า LPG Refrigerated Ship Loading Pump คลังได้ทำการตัดแยกท่อ ก๊าซด้าน Suction ของปั๊ม เพื่อให้ก๊าซ C4 Refrigerated ไปใช้ปั๊ม Transfer Pump ในการถ่ายก๊าซ C4 ออกมานะ และใช้ LPG Refrigerated Ship Loading Pump ในการถ่ายก๊าซ C3 Refrigerated ออกมานะ และ ให้ก๊าซมาผสมกันในท่อรับก๊าซจากเรืออยู่ช่วงหนึ่งก่อนเข้าถัง Degasser และใช้ Warm Up Pump ปั๊มก๊าซ LPG Refrigerated ที่เกิดจากการผสมกันของก๊าซในท่อขณะที่ยังมีอุณหภูมิติดลบอยู่ ไป

ผ่านระบบ Air Heater เพื่อให้กําชมีอุณหภูมิสูงขึ้น และเข้าไปเก็บในถัง Sphere Tank เมื่อทำการปรับปรุงระบบท่อของการถ่ายกําช C3 และ C4 Refrigerated ออกมาพร้อมกัน ซึ่งทำให้สามารถผลิตกําช LPG ได้เร็วขึ้น ไม่ต้องเสียเวลาในการลับท่อ,เปลี่ยนวาล์ว และเปลี่ยน Product ในการถ่ายกําชออกจากถัง Cold Tank

ข้อดีของการนำกําช C3 Refrigerated และกําช C4 Refrigerated มาผสมกันจะทำให้มีอุณหภูมิติดลบอยู่ทำให้กําชเป็นกําช LPG Refrigerated และทำให้อุณหภูมิของกําชอยู่ที่ -20 องศาเซลเซียส ซึ่งมีผลทำให้ระบบ Air Heater ไม่ต้องทำงานหนัก

2. สรุปผลการแก้ไขปัญหาตามแนวทางที่เลือก

2.1 ผลการแก้ไขปัญหาครั้งที่ 1 สามารถรับกําช C3,C4 Refrigerated จากเรือรวมกันได้ 93,060 ตันต่อเดือน เมื่อเทียบกับเป้าหมายที่ตั้งไว้ 100,000 ตันต่อเดือน จึงทำให้รับกําชได้น้อยกว่าเป้าหมาย 6,940 ตัน ต่อเดือน

2.2 ผลการแก้ไขปัญหาครั้งที่ 2 สามารถรับกําชC3,C4 Refrigerated จากเรือรวมกันได้ 127,000 ตันต่อเดือน เมื่อเทียบกับเป้าหมายที่ตั้งไว้ 100,000 ตันต่อเดือน จึงทำให้รับกําชได้มากกว่าเป้าหมาย 27,000ตันต่อเดือน

เปรียบเทียบกับก่อนการแก้ปัญหาซึ่งรับกําชได้เพียง 53,311 ตันต่อเดือน สามารถรับกําชได้มากกว่า 73,689 ตันต่อเดือน คิดเป็นเพิ่มขึ้น 138.22%

3. แนวทางศึกษาต่อ

คลังกําชเข้าบ่อฯ ได้มีการเพิ่มศักภาพและจัดความสามารถของคลังให้สามารถรับกําช C3,C4 Refrigerated ได้เพิ่มมากขึ้น และจัดความสามารถในการจ่าย กําช LPG ได้มากขึ้นทั้งทางเรือและทางท่อ โดยได้ดำเนินก่อสร้างอุปกรณ์หลักเพิ่มเติมดังนี้

3.1 ถังเก็บกําช C3 Refrigerated ขนาดความจุ 20,000 ตันจำนวน 1 ใน (กำลังก่อสร้าง)

3.2 ถังเก็บกําช C4 Refrigerated ขนาดความจุ 20,000 ตันจำนวน 1 ใน (กำลังก่อสร้าง)

3.3 ถังเก็บกําช LPG (Sphere Tank) ขนาดความจุ 2,000 ตันจำนวน 2 ใน (กำลังก่อสร้าง)

3.4 ก่อสร้างเทียบเรือที่สามารถรับเรือบรรทุกกําชขนาด 100,000 DWT เพิ่มเติมอีก 1 ห้าเหลี่ยม เพื่อใช้รับกําช C3,C4 Refrigerated จากเรือ ได้เพิ่มมากขึ้น (กำลังสำรวจพื้นที่)

3.5 ก่อสร้างเทียบเรือที่สามารถรับเรือบรรทุกแก๊สขนาด 2,000 DWT เพิ่มเติมอีก 1 ท่าเทียบเพื่อใช้จ่ายก๊าซ LPG ทางเรือได้เพิ่มมากขึ้น (กำลังสำรวจพื้นที่) ซึ่งสิ่งที่ก่อสร้างเพิ่มเติมนี้ เมื่อคำนวณการเสร็จจะทำให้คลังก๊าซเข้าม้อยา้มีศักยภาพเพิ่มขึ้นอย่างมาก

4. ข้อเสนอแนะในการทำวิจัยต่อไป

จากการที่คลังก๊าซเข้าม้อยาสามารถจ่ายก๊าซ LPG ทางท่อให้กับคลังก๊าซบ้านโรงปิ๊งในปริมาณที่มากถึง 37,027 ตันต่อเดือน ทำให้ยอดการจ่ายก๊าซ LPG โดยรวมของคลังสูงถึง 171,730 ตันต่อเดือน และส่งผลให้ปริมาณการรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated จากการนำเข้าได้มากถึง 173,911 ตันต่อเดือน ซึ่งสูงขึ้นตามความสามารถในการจ่ายก๊าซของคลัง คลังจึงควรที่จะพิจารณาเรื่องค่าใช้จ่ายด้านพลังงานไฟฟ้าเพิ่มเติม เพราะการรับก๊าซเข้าไปเก็บในถัง Cold Tank นั้นจะมีต้นทุนของค่าใช้จ่ายด้านพลังงานไฟฟ้าทั้งการรับก๊าซเข้าถัง และการถ่ายก๊าซออกจากถัง ซึ่งมากกว่าการรับก๊าซแบบ Pressurize เข้าถัง Sphere Tank เพราะทางเรื่อนั้นสามารถที่จะทำการส่งก๊าซแบบ Pressurize ให้คลังได้ เช่นกัน จึงทำให้ไม่จำเป็นที่คลังจะต้องรับก๊าซ C3,C4 Refrigerated เข้าไปเก็บในถัง Cold Tank จำนวนมาก

บรรณานุกรม

กรมธุรกิจพลังงาน. (2551). ก๊าซปีโตรเลียมเหลว LPG. เข้าถึงได้จาก

http://www.doeb.go.th/knowledge/knowledge_article.html

ครูบุญรอด วงศ์สวัสดิ์. (2009). ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาตร ความดัน และอุณหภูมิของแก๊สกําของแก๊ส (GAS Law). เข้าถึงได้จาก

http://www.chem.iastate.edu/group/Greenbowe/sections/projectfolder/flashfiles/gaslaw/boyles_law.swf

กีม พรประเสริฐ และคณิศร ภูนิคม. (2556). การปรับปรุงประสิทธิภาพกระบวนการผลิตเครื่องปั๊ดน้ำ. อุุบราชานี: สาขาวิชาเทคโนโลยีการจัดการอุตสาหกรรมคณะเทคโนโลยีอุตสาหกรรมมหาวิทยาลัยราชภัฏอุบราชานี, ภาควิชาวิศวกรรมอุตสาหการ คณะวิศวกรรมศาสตร์มหาวิทยาลัยอุบราชานี.

เรืองศักดิ์แก้วธรรมชัย. (2558). การวิเคราะห์การปฏิบัติงานและการศึกษาเวลาในการทำงาน แผนภูมิกระบวนการไหล เข้าถึงได้จาก <http://www.safety-stou.com/UserFiles/File/master%2054109%20unit%209.pdf>

บทความเรื่องก๊าซปีโตรเลียมเหลว. (2558). เข้าถึงได้จาก

http://www.doeb.go.th/knowledge/knowledge_article_Natural1.htm

สมาคมส่งเสริมเทคโนโลยี (ไทย-ญี่ปุ่น). (2012). ประเภทการแลกเปลี่ยนความร้อน. เข้าถึงได้จาก <http://www.tpa.or.th>

_____. (2012). วิธีขั้นตอนการทำความเย็น. เข้าถึงได้จาก <http://www.tpa.or.th>

Battle energy and environment. (2005). *The Propane Education and Research Council on An*

Assessment of the Merit of Conditioning LP Gas Hoses. n.p.

Hashim, N. B. (2008). *The study of combustion characteristics for different composition of LPG.*

Faculty of Chemical and Natural Resources Engineering, University Malaysia Pahang.

Peter Brook- Foster Wheeler Energy Limited, UK. (2005). *LPG storage systems, atmospheric vs pressurized.* n.p.

Sanmina-SCI Systems Thailand. (2555). *Root Cause Analysis (RCA), Why Why Analysis คืออะไร?* เข้าถึงได้จาก

http://www.msit2005.mut.ac.th/msit_media/2.../201202250805576f.pdf

Tsou, S. (2002). *Strategic design for imported liquefied petroleum gas distribution systems in east china*. Master Of Science In Civil And Environmental Engineering, Massachusetts Institute Of Technology.