

## บทที่ 5

## การศึกษาทางด้านการผลิต

การศึกษาทางด้านการผลิต เป็นการศึกษาเกี่ยวกับการ เลือกที่ตั้งโรงงานผลิต  
 ชั้นตอนและระยะเวลาต่าง ๆ ที่จำเป็นต้องใช้ในการจัดตั้งโรงงาน การคิดตั้งกับต่างประ-  
 เทศทางด้านเทคโนโลยี ขบวนการผลิต, เครื่องจักรอุปกรณ์ที่ใช้, วัตถุดิบ, ปัจจัยต่าง ๆ  
 ในการประกอบการผลิต เช่น กำลังคน สาธารณูปโภค รวมทั้งแหล่งของสิ่งต่าง ๆ ถึง -  
 กลาว

ขบวนการผลิตสนใจจะมุ่ง เฉพาะการผลิต ฟรีออน - 11, ฟรีออน - 12 และฟรีออน-22  
การพิจารณาเลือกที่ตั้งโรงงาน

อุตสาหกรรมผลิตก๊าซ โดยขบวนการเคมี (chemical processes) เป็น  
 อุตสาหกรรมที่วัตถุดิบสำเร็จรูป (finished product) มีน้ำหนักหน่วยปริมาตร เบา  
 กวามน้ำหนักของวัตถุดิบ ดังนั้น การตั้งไกลแหล่งวัตถุดิบจะทำให้ลดต้นทุนในการขนส่งลงได้  
 มากทั้งในแง่การขนส่งวัตถุดิบและวัตถุดิบสำเร็จรูปออกจำหน่าย สำหรับประเทศไทยแล้ว เมื่อ  
 พิจารณาแล้ว อาณาบริเวณที่เหมาะสมคือ บริเวณเขตชานกรุง เทพมหานคร หรือจังหวัดใกล้เคียง  
 เพราะไกลแหล่งที่จะจัดหาวัตถุดิบไปง่าย และไกลเคียงตลาดที่จะส่งผลิตภัณฑ์ออกจำ  
 หน่าย ขอควรพิจารณาในกรณีที่จะส่งออกสู่ต่างประเทศที่ตั้งโรงงานควรอยู่ไกลแม่น้ำ เพื่อ  
 ความสะดวกในการส่งออก บริเวณเขตดังกล่าวนี้มีนิคมอุตสาหกรรมหลายแห่งซึ่งน่าจะพิจารณา  
 เช่น นิคมอุตสาหกรรมบางชัน, นิคมอุตสาหกรรมสมุทรปราการ, นคร เมืองอุตสาหกรรม  
 กรม เป็นต้น

การศึกษาคู่ต่างประเทศด้านเทคโนโลยี

เนื่องจากโรงงานผลิตฟรีออนนี้ ยังไม่เคยมีการตั้งขึ้นมาก่อนในประเทศไทย ทั้งนี้  
 นั้นคาดว่าจะมีอุปสรรคในด้านการผลิตและการคิดตั้ง เครื่องจักรอุปกรณ์ เพื่อความสะดวกการ  
 คัดค่อต่างประเทศ ที่ได้มีการตั้งโรงงานผลิตฟรีออน อยู่แล้ว จะช่วยขจัดปัญหาต่าง ๆ  
 ได้มาก บริษัท

ที่สามารถติดต่อขอรายละเอียดต่าง ๆ ได้แก่

- (1) บริษัท คูปองท์ จำกัด สหรัฐอเมริกา
- (2) บริษัท ไอโซكرون จำกัด สหรัฐอเมริกา
- (3) บริษัท ไกเซอร์เคมีคอล จำกัด สหรัฐอเมริกา
- (4) บริษัท อาซาสีฟรอน จำกัด ประเทศญี่ปุ่น
- (5) บริษัท โคเรียฟลูโอโร เคมีคอลอินดัสตรี จำกัด ประเทศเกาหลี

เมื่อพิจารณาจากความสะดวก, ค่าใช้จ่ายต่าง ๆ, ระยะทางและระยะเวลาในการติดต่อกันแล้ว บริษัทในประเทศเกาหลีเป็นบริษัทที่ควรติดต่อกันมากที่สุด ประกอบกับเหตุผลที่สำคัญ คือ โรงงานผลิตในประเทศอื่น ๆ มีขนาดใหญ่มากเป็นหมื่นตันขึ้นไป แต่โรงงานในประเทศเกาหลีมีขนาดเล็กประมาณ 2,000 เมตริกตัน ต่อปี ซึ่งมีกำลังการผลิตใกล้เคียงกับปริมาณความต้องการฟร็อนในประเทศไทย จากการติดต่อกับบริษัทดังกล่าวทราบว่า บริษัทพร้อมที่จะส่งรายละเอียดค่าใช้จ่ายสำหรับโรงงานที่มีกำลังการผลิตเท่าที่ความต้องการมาให้ พร้อมทั้งส่งผู้เชี่ยวชาญมาควบคุมจัดวางแผนระยะเวลาในการก่อสร้าง และทดลองดำเนินงาน อันเป็นข้อมูลประกอบการตัดสินใจ ระยะเวลาที่ใช้ในการดำเนินงานชั้นต่าง ๆ

จากการสำรวจข้อมูลในประเทศไทย และสอบถามบริษัทผู้ผลิตในประเทศเกาหลีสรุปเป็นขั้นตอนได้ดังต่อไปนี้ :-

การก่อสร้างอาคารโรงงาน แยกเป็นระยะเวลาสำหรับงานชั้นตอนต่าง ๆ คือ

- (1) ระยะเวลาในการขออนุญาตทั้งโรงงานผลิตและขอส่งเสริมการลงทุน ประมาณ 3 เดือน
- (2) ระยะเวลาในการจัดหาเงินทุนประมาณ 2 เดือน
- (3) ระยะเวลาในการติดต่อกับต่างประเทศและสำรวจออกแบบขั้นต้น ประมาณ 4 เดือน
- (4) ระยะเวลาในการวิเคราะห์รายละเอียดทางคานวิศวกรรม ประมาณ 8 เดือน
- (5) ระยะเวลาในการจัดซื้อวัสดุก่อสร้างประมาณ 4 เดือน
- (6) ระยะเวลาในการก่อสร้างประมาณ 7 เดือน

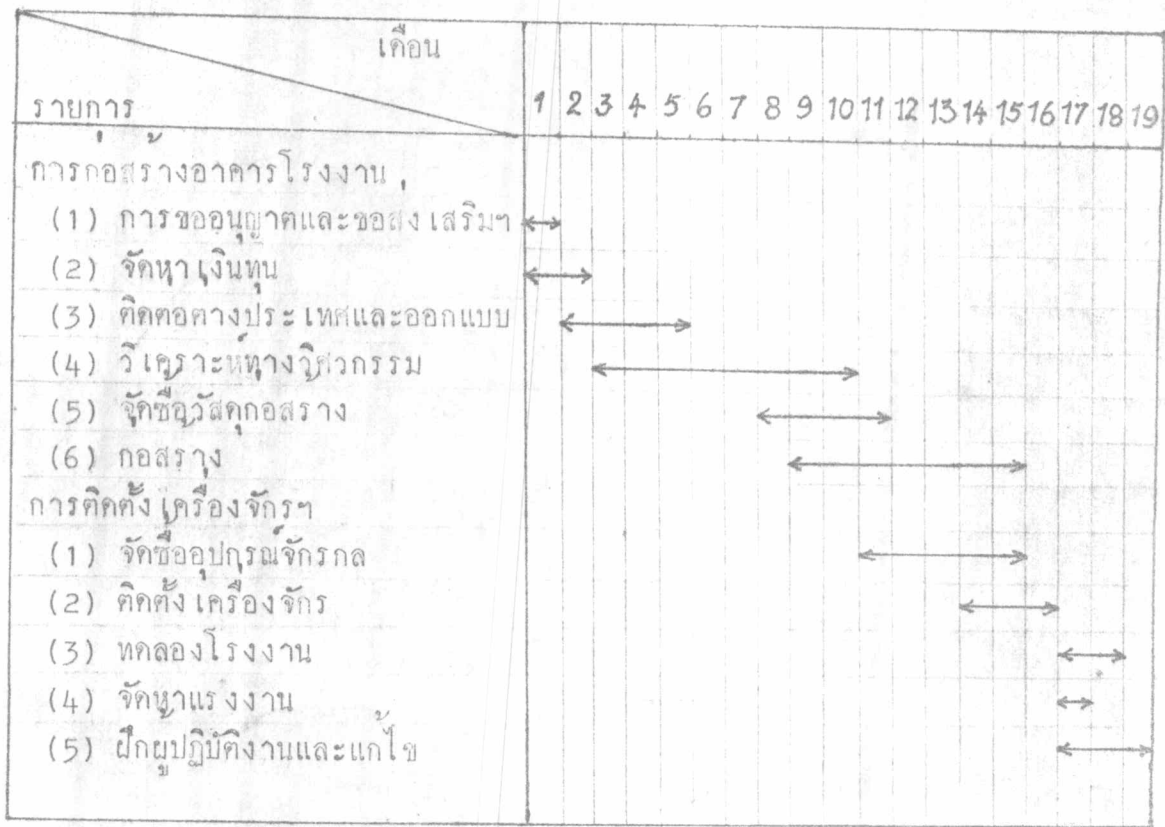
อย่างไรก็ตามงานชั้นต่าง ๆ บางส่วน เช่น ชั้นที่ (5) และ (6) สามารถทำในเวลาเดียวกันได้ ดังนั้น ระยะเวลาทั้งหมดในการก่อสร้างอาคารประมาณ 18 เดือน

การติดตั้งเครื่องจักร, การทดลองโรงงาน และฝึกหัดปฏิบัติงาน แยกเป็นระยะเวลา -  
สำหรับงานชั้นต่าง ๆ คือ

- (1) ระยะเวลาในการจัดซื้ออุปกรณ์เครื่องจักรกลประมาณ 5 เดือน
- (2) ระยะเวลาในการติดตั้งเครื่องจักร ประมาณ 3 เดือน
- (3) ระยะเวลาในการทดลองโรงงาน ประมาณ 2 เดือน
- (4) ระยะเวลาในการจัดหาแรงงานประมาณ 1 เดือน
- (5) ระยะเวลาในการฝึกหัดปฏิบัติงาน และแก้ไขข้อบกพร่อง ประมาณ-  
3 เดือน

จากกรศึกษาพบว่า งานในทั้งสองส่วนนี้สามารถทำพร้อม ๆ กันได้ในหลาย  
ขั้นตอน ดังนั้น สรุประยะเวลาทั้งหมดในการดำเนินงานทั้งโรงงาน จะประมาณ 24 -  
เดือน หรือ 2 ปี

การดำเนินงานชั้นต่าง ๆ สามารถสรุปเป็นchart ได้ดังนี้



ปัญหาที่คาดว่าจะเกิดขึ้น

สำหรับการจัดตั้งโรงงานผลิตก๊าซฟร็อนในประเทศไทย เหาที่ศึกษาวิเคราะห์มาแล้วนั้น พบว่าปัญหาที่อาจเกิดขึ้นมีดังต่อไปนี้ :-

(1) ระยะเวลาในการดำเนินงานขั้นต่าง ๆ อาจล่าช้ากว่าที่กำหนดคาดการณ์ไว้ โดยเฉพาะอย่างยิ่งขั้นตอนในการขออนุญาตตั้งโรงงานและการขอส่งเสริมการลงทุน และขั้นตอนในการติดต่อต่างประเทศ เนื่องจากในการศึกษาวิจัยนี้ได้ทำการติดต่อกับต่างประเทศเพื่อขอข้อมูลในการศึกษาพบว่า ถ้าใช้จุดหมายติดต่อกับจะมีความล่าช้ามาก ในการตั้งโรงงานจริงควรใช้วิธีการอื่น ๆ เช่น เทเล็กซ์ (Telex) ซึ่งอาจทำให้ต้นทุนสูงขึ้นบ้าง แต่ประหยัดเวลาได้บ้าง

(2) การจัดหาแหล่งเงินทุน อาจมีปัญหาในเรื่องหลักประกันในกรณีกู้เงิน ถ้าผู้จัดตั้งโรงงานมีเงินทุนหรือสินทรัพย์อยู่บ้าง พอที่จะเป็นหลักประกันเงินกู้ ปัญหานี้อาจแก้ไขได้

ในกรณีจัดหาแหล่งเงินทุน โดยการออกหุ้น หรือหุ้นสามัญ อาจยากในการ แต่ถาเลือกธนาคารที่จะเป็นผู้นำหรือ Underwriter ที่มีชื่อเสียงดี ก็จะช่วยแก้ปัญหาได้

(3) การหาสถานที่ที่จะก่อสร้างโรงงาน อาจได้สถานที่ที่ไม่สอดคล้องตามปัจจัยต่าง ๆ ที่ต้องการ อย่างไรก็ตามในกรณีเช่นนี้ ผู้จัดตั้งโรงงานควรศึกษารายละเอียดปัจจัยต่าง ๆ และใช้วิธีประเมินประเมินในการเลือกสถานที่เพื่อให้ต้นทุนต่าง ๆ ค่าที่สุกเหาที่จะทำได้

ระบบการผลิตโดยสรุป

ฟร็อนผลิตโดยขบวนการทางเคมี โดยการทำปฏิกิริยาของสารที่เป็นวัตถุดิบต่าง ๆ สมการในการผลิตฟร็อน - 11 และฟร็อน - 12 จะเป็นสมการเดียวกันคือ :-



คือ กรดเกลือ, ฟร็อน - 11 และฟร็อน - 12

ส่วนสมการที่ใช้ในการผลิตฟร็อน - 12 คือ

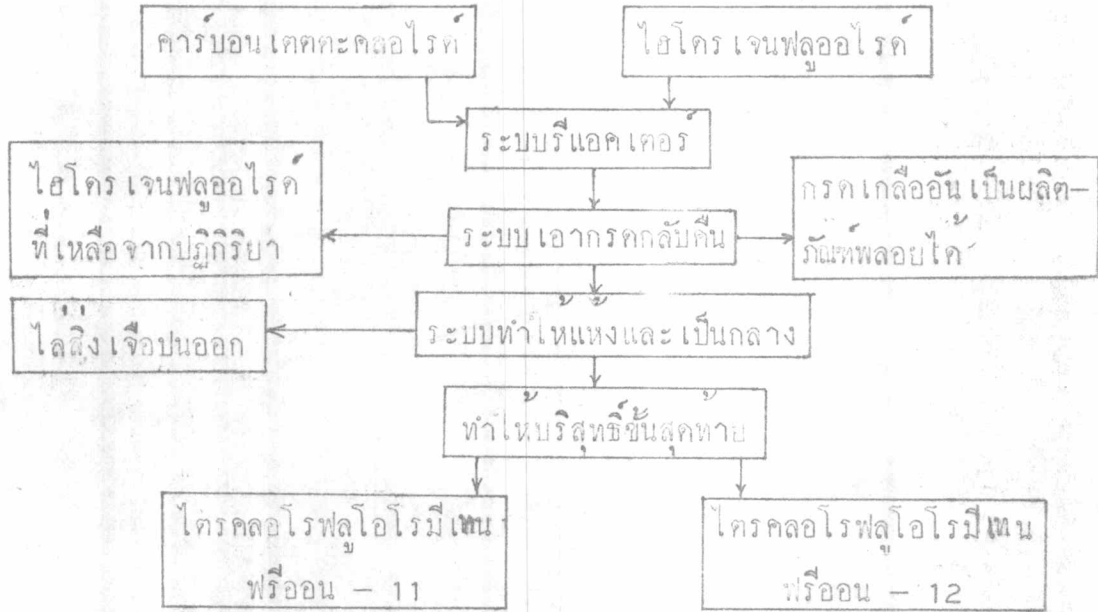


นั่นคือ ไซคลอโรฟอร์ม ทำปฏิกิริยากับไฮโดรเจนฟลูออไรด์ ผลิตภัณฑ์ที่ได้คือ

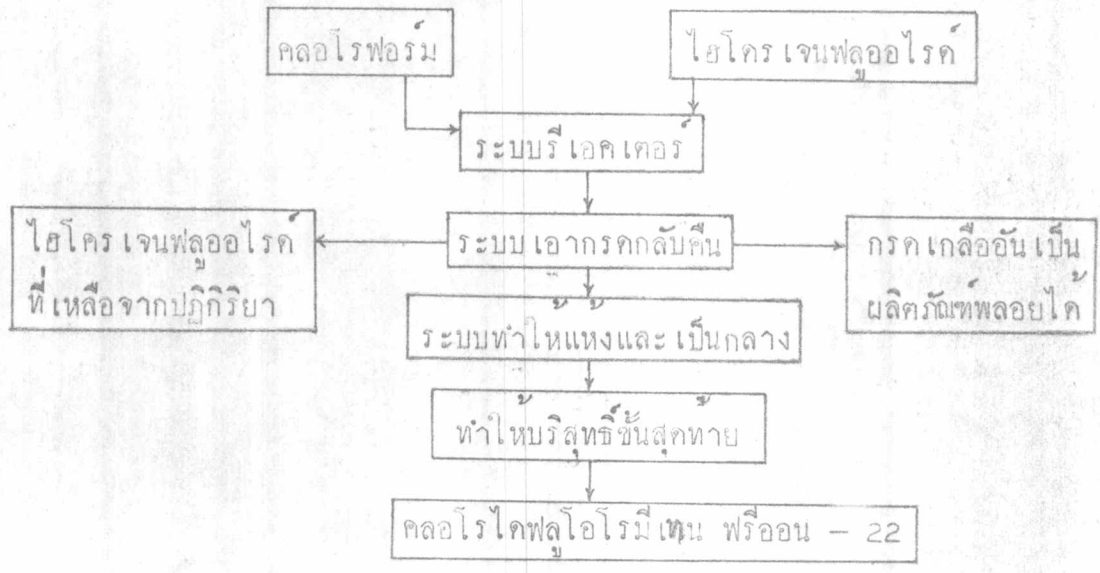
ฟร็อน - 22 และ กรดเกลือ

ขบวนการผลิต

ขบวนการผลิตซึ่งเป็นขบวนการเคมีนั้น สรุปเป็น ไต่คั้งนี้  
 รูปที่ 5.1 แผนผังขบวนการผลิต ฟร็อน - 11 และ ฟร็อน - 12



รูปที่ 5.2 แผนผังขบวนการผลิตฟร็อน - 22



(1) จาก Advanced in Fluorine Chemistry: Volume 3

## เครื่องจักรและอุปกรณ์การผลิต

ในขบวนการทางเคมีสำหรับการผลิต ก๊าซฟร็อน - 11, ฟร็อน - 12 และ ฟร็อน - 22 มีเครื่องจักรและอุปกรณ์หลักดังแสดงในรูปที่ 5.1

เครื่องจักรและอุปกรณ์เหล่านี้ เนื่องจากต้องออกแบบและจัดทำเฉพาะเพื่อใช้ใน ขบวนการนี้ ตามขนาดของความต้องการ ดังนั้น อุปกรณ์ดังกล่าวจำเป็นต้องสั่งเข้ามาจากต่างประเทศ แหล่งที่จะสามารถสั่งซื้ออุปกรณ์เหล่านี้ได้คือ ประเทศที่มีการผลิตก๊าซฟร็อน ในปัจจุบัน ได้แก่ สหรัฐอเมริกา ญี่ปุ่น ออสเตรเลีย สาธารณรัฐประชาชนจีน อังกฤษ และเกาหลี ดังได้กล่าวแล้ว ในเรื่องเกี่ยวกับการติดต่อต่างประเทศว่า ประเทศเกาหลีมีโรงงานที่มีกำลังการผลิตใกล้เคียงกับ ปริมาณความต้องการของประเทศไทย ดังนั้น ควรติดต่อเกี่ยวกับการจัดซื้ออุปกรณ์ที่ประเทศเกาหลี มากกว่าประเทศอื่น ๆ

### ขบวนการผลิตโดยละเอียด

การศึกษาส่วนนี้ จะพิจารณาถึงขบวนการผลิตโดยศึกษาแผนผังขบวนการผลิต การแบ่งแยกหน่วยผลิต การวางผังโรงงาน อัตราการผลิต และการควบคุมขบวนการผลิตดังต่อไปนี้ :-

(1) อัตราส่วนในการป้อนสารเข้าสู่ขบวนการ  
อัตราส่วนระหว่างไฮโดรเจนฟลูออไรด์และคาร์บอนเตตระคลอไรด์ แปรผัน ได้เป็นช่วงกว้าง ขึ้นกับผลิตภัณฑ์ขั้นสุดท้ายที่ต้องการ โดยทั่วไปควรใช้ไฮโดรเจนฟลูออไรด์อย่างน้อย 1 โมล ต่อคาร์บอนเตตระคลอไรด์ 1 โมล ถ้าต้องการให้ได้ผลิตภัณฑ์ออกมามากที่สุดควรใช้ 3 โมล ของไฮโดรเจนฟลูออไรด์ต่อ 1 โมล ของคาร์บอนเตตระคลอไรด์

(2) อุณหภูมิ  
อุณหภูมิที่ทำปฏิกิริยารับขึ้นอยู่กัระยะเวลาที่สารทั้งสองสัมผัสกัน และความเข้มข้น ของผลิตภัณฑ์ที่ต้องการ นั่นคือ อุณหภูมิจะแปรผันผกผันกับเวลาที่สารสัมผัสกัน และแปรผันตรงกับ ความเข้มข้นของผลิตภัณฑ์ที่ต้องการ

โดยทั่วไปอุณหภูมิจะแปรผันอยู่ระหว่าง 302 - 932 ฟ องศาไรต์ก็ตาม อุณหภูมิที่เหมาะสมขึ้นอยู่กับตัวเร่งปฏิกิริยาที่ใช้ด้วย อุณหภูมิที่เหมาะสมที่สุดจะได้จากการทดลอง ในขบวนการผลิต

(3) ความถี่

ไซทั้งความถี่ต่ำกว่า และสูงกว่าบรรยากาศที่ความถี่สูง มักจะให้ผลิตภัณฑ์ที่มีความเข้มข้นมากกว่าความถี่ต่ำ

(4) ระยะเวลาทำปฏิกิริยา

ระยะเวลาทำปฏิกิริยาจะรวดเร็วมาก โดยปกติใช้เวลาที่สารทั้งสองสัมผัสกันเพียง 2-3 วินาที ช่วงเวลาไม่ควรใช้ระยะเวลาเกิน 5 วินาที ช่วงเวลาที่คนพบว่าให้ผลิตภัณฑ์โคคี้ที่สุกจะอยู่ระหว่าง 1-10 วินาที

(5) ตัวกลางในการทำปฏิกิริยา

คาร์บอน เตตระคลอไรด์ จะอยู่ในสภาพเป็นไอผ่าน เขาสูหม้อทำปฏิกิริยาพร้อมกับไฮโดร เจนฟลูออไรด์ในหม้อทำปฏิกิริยา จะมีตัว เร่งปฏิกิริยาบรรจุอยู่ ซึ่งมักนิยมใช้ชนิดนี้ โมนีเพนเตคลอไรด์

จากการสังเกตพบว่า ขบวนการในอ่าวผลิตดำเนินไปโคคี้ เมื่อการไหลของก๊าซในหม้อทำปฏิกิริยาคือ เป็นลูกบาศก์ฟุต ที่อุณหภูมิของการทำปฏิกิริยาหารควยพื้นที่หน้าตัดของหม้อทำปฏิกิริยา มีค่าระหว่าง 0.15-0.35 ฟุต ต่อวินาที ค่าที่ต่ำที่สุดคือ 0.25 ฟุตต่อวินาที ที่อุณหภูมิของการปฏิกิริยา

(6) คำอธิบายขบวนการผลิต

พิจารณารูปที่ 5.5 จะเห็นได้ว่าการ เกิดปฏิกิริยาจะเกิดในหม้อทำปฏิกิริยา (1) ซึ่งมีตัว เร่งปฏิกิริยาในสภาวะของแข็ง (2)บรรจุอยู่ควหม้อทำปฏิกิริยาจะมีลิ้น เปิดสำหรับป้อนสาร เขา (3) และลิ้นสำหรับปล่อยสารออก (4) ส่วนบนของหม้อทำปฏิกิริยา (5) เป็นที่วางสำหรับใส่ตัว เร่งปฏิกิริยา ซึ่งมีไฮโดรเจน (6) ตกกับท่อปล่อยกาซออก (7) เริ่มขบวนการโดยการป้อนไฮโดร เจนฟลูออไรด์ ภายใต้แรงอัดผ่านลิ้นป้อน (8) สูตัวให้ความร้อน (9) เขาสูลิ้นป้อน (3) ขณะเดียวกัน ป้อนคาร์บอน เตตระคลอไรด์จากลิ้น เปิด (10) เขาสูตัวให้ความร้อน อีกตัวหนึ่ง (11) ผ่านลิ้นป้อน (3) อาจป้อนกาซไนโตร เจนอัดผ่านลิ้น (12) เพื่อช่วยในการรักษาสภาพตัว เร่งปฏิกิริยา

ไฮโดร เจนฟลูออไรด์และคาร์บอน เตตระคลอไรด์จะทำปฏิกิริยากัน ในหม้อทำปฏิกิริยา ก๊าซที่โคจะผ่านออกทางท่อออก (7) เขาสูหอกลิ้น (13) ซึ่งจะมีน้ำพ่นออกจากลิ้น (14) เขาสูส่วนบนของหม้อ เพื่อทำให้แก๊สที่บริสุทธิ์ขึ้น โดยน้ำจะพ่น เอากรดไฮโดรคลอริกที่เกิดขึ้นไป ทางลิ้นปล่อย (15)

จากนั้นการระลอกทางทอออก (16) เขาสูทอกล้นดำกับส่วน (17) ในตอนน้ำที่เหลือนและสารอินทรีย์ที่มีจุล เกิดสูงจะกลายเป็นของเหลวออกทางล้นเปิด (18) เขาสูดถึงรองรับ (19) ซึ่งจะนำออกไปเป็นผลิตภัณฑ์หรือโดยไป ไคของสารที่เหลือจะผ่าน ทอออกทางทอออก (20) เขาสูทอทำไทแห่ง (21) ที่มีแคลเซียมคลอไรด์ หรือกรรกดฟริกบรจอบู จากนั้นจะผ่านเขาสูทอควบแน่น (22) ซึ่งอุณหภูมิค่า ไคของสารจะกลั่นตัวทอกล้นเปิด (23) เขาสูดถึงรองรับ (24) แลวเปิดออกเป็นระยะ ๆ ทางทอออก (25) การไคโครเจน และ การอื่น ๆ ที่ไม่กลั่นตัวจะผ่านออกทางล้นเปิด (26) ซึ่งอาจนำกลับมาใช้ไคไคโดยปอนกตัมเขา ทางล้น (12)

ในทางปฏิบัติ ทอกลั่นดำกับส่วนจะไคมีอุณหภูมิประมาณต่ำกว่า 212° ฟ เพื่อให้ไคน้ำกลั่นตัว ซึ่งจะวระหว่าง 86 - 112° ฟ ทอควบแน่นสุดท้าย (22) มักจะไคมี อุณหภูมิค่าไค เพื่อให้ผลิตภัณฑ์ที่กลั่นตัวหมกบางครั้งอาจไคใช้ทอควบแน่น แทนน้ำไค ที่ไคออกมาในลักษณะการแทน (1)

(7) ตัวอย่างขบวนการผลิต ฟร็วอน - 11 และฟร็วอน - 12 (2)

ไคโดยการปอนการบอน เตลอะคลอไรด์และไฮโครเจนฟลูออไรด์ เขาสู หมอทำปฏิกิริยาไคไคความดัน 100 ปอนกตอการางนี้ อุณหภูมิ 176° ฟ ความเข้มข้นของ ตัวเร่งปฏิกิริยาไคคือ 60% ไคนำพัก อุณหภูมิของทอกลั่นสุดท้าย 22° ฟ ผลิตภัณฑ์ที่ไคจะประกอขวย กรดไฮโครคลอริก (กรรกเกลือ)  $CCl_2F_2$  และ  $CCl_3F$  (3)

ตัวอย่างความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิ, เวลาในการทำปฏิกิริยา และ ส่วนประกอบของผลิตภัณฑ์ที่ไค (5)

พิจารณาตารางที่ 5.1 กังต่อไปนี้

- (1), (2) จาก เคมีคอล ไคโมกราฟ หน้า 36
- (3), (4) จาก แอควานช อินฟลูออรีน เคมีสตรี หน้า 143



ตารางที่ 5.1

ความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิ, เวลาในการทำปฏิกิริยา และส่วนประกอบผลิตภัณฑ์จากปฏิกิริยา

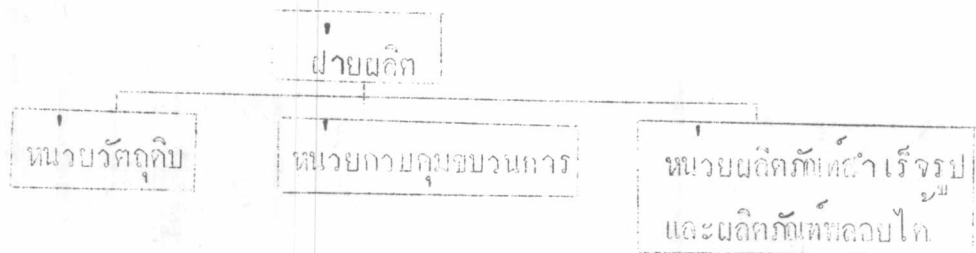
อุณหภูมิ	เวลาสัมผัส (วินาที)	ส่วนประกอบ (โมล %)			
		CCl <sub>4</sub>	CCl <sub>3</sub> F	CCl <sub>2</sub> F <sub>2</sub>	CClF <sub>3</sub>
482	3	12	47	37	4
482	1	64	32	5	0.2
932	6	8	19	58	15

ที่มา : Advanced in Fluorine chemistry P. 149

สำหรับขบวนการผลิตนี้ จะใช้ไคลด์ทั้งผลิต ฟร็อน - 11, ฟร็อน - 12 และฟร็อน - 22 โดยในการผลิตฟร็อน - 22 นั้น เพียงแต่เปลี่ยนวัตถุดิบเป็นคลอโรฟอร์ม และไฮโดร เจนคลอไรด์เท่านั้น ปฏิกิริยาจะเป็นดังนี้คือ :-



การแบ่งแผนกผลิต เนื่องจากขบวนการผลิตฟร็อนนี้ เป็นขบวนการผลิตทางเคมีที่ต่อเนื่อง (Continuous chemical Process) จึงไม่จำเป็นต้องแบ่งเป็นหน่วยผลิตต่าง ๆ มาก จากการพิจารณาขบวนการผลิตอาจแบ่ง เป็นหน่วยย่อยได้ดังต่อไปนี้



สำหรับงานของแต่ละหน่วยมีดังนี้คือ :-

- หน่วยวัตถุดิบ มีหน้าที่ในการจัดหา และควบคุมวัตถุดิบให้มีเพียงพอต่อการผลิตในแต่ละช่วงเวลา
- หน่วยควบคุมขบวนการ มีหน้าที่ในการจัดการผลิต และควบคุมขบวนการผลิต ให้ได้ผลิตภัณฑ์ในปริมาณที่ต้องการ ในระยะเวลาและคุณภาพที่ทางการ

- หน่วยผลิตภัณฑ์สำเร็จรูปและผลิตภัณฑ์พลอยได้ มีหน้าที่ในการจัดเก็บ ความคุม  
ผลิตภัณฑ์สำเร็จรูป และผลิตภัณฑ์พลอยได้จากขบวนการผลิต

ทั้ง 3 หน่วยนี้ จะขึ้นตรงกับหัวหน้า หรือผู้จัดการฝ่ายผลิต

การวางแผนโรงงาน (Layout) การวางแผนโรงงานเป็นสิ่งที่สำคัญมาก  
ในการผลิตผลิตภัณฑ์ทุกชนิด เพราะการวางแผนโรงงานที่ดีจะทำให้ขบวนการผลิตเป็นไปได้โดยสะดวก  
รวดเร็วไม่เกิดการติดขัด หรือเกิดสภาพ "คอขวด" (Bottle - neck) ขึ้นที่จุดใดจุดหนึ่ง  
ในการผลิต นอกจากนั้น การวางแผนโรงงานที่ดียังทำให้การซ่อมบำรุงเครื่องจักรอุปกรณ์เป็นไปได้  
โดยสะดวกรวดเร็วไม่เสียเวลาในการผลิตอีกด้วย ข้อดีของการวางแผนโรงงานที่ดียังมีอีกหลาย  
ประการซึ่งไม่กล่าวถึงในที่นี้ (1)

การพิจารณาวางแผนโรงงานนั้น สิ่งสำคัญที่จะต้องพิจารณามี 2 ประการ

- (1) จะต้องทำให้สมดุลกับปริมาณความต้องการของผลิตภัณฑ์ (External Balance)
- (2) จะต้องทำให้สมดุลระหว่างปริมาณการผลิตของผลิตภัณฑ์ในระหว่างขบวนการ  
แต่ละช่วง (Internal Balance) (2)

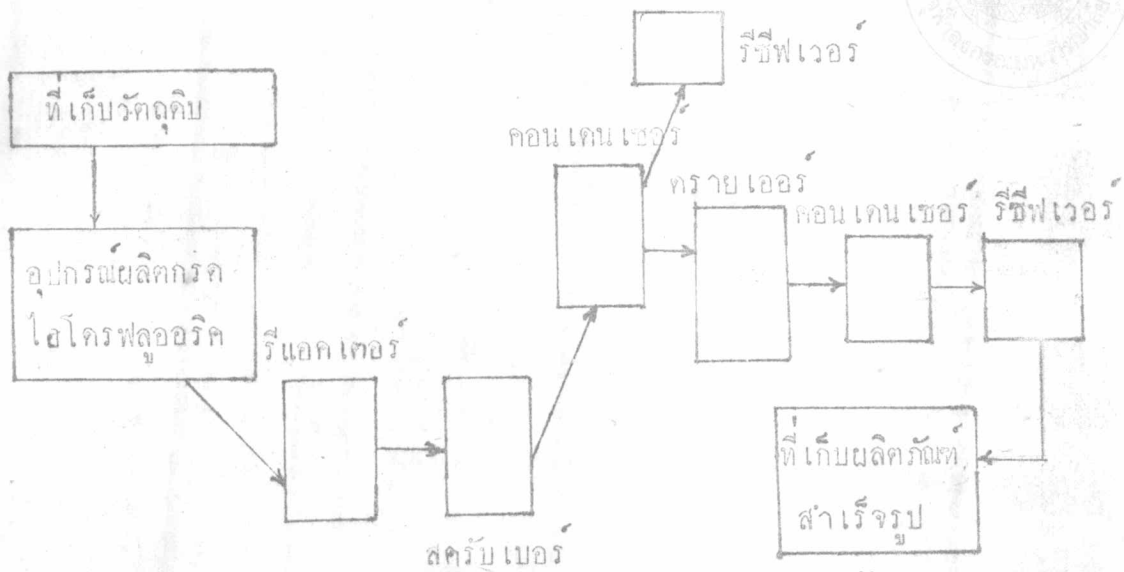
จากการศึกษา พิจารณาขบวนการผลิตฟรื่ออน เนื่องจากเป็นขบวนการทางเคมี  
และเป็นขบวนการต่อเนื่อง การวางแผนโรงงานพิจารณาจากพื้นที่ของโรงงาน และจำนวนเครื่องจักร  
อุปกรณ์ที่ต้องใช้ พบว่า อาจใช้วิธีการวางแผนตามรูปแบบผังขบวนการผลิตใ้ทันที ในกรณีผลิตฟรื่ออน  
โดยสั่งซื้อไฮโดรเจนฟลูออไรด์จากภายนอก เนื่องจากรูปแบบผังขบวนการผลิตนี้ทำขึ้นจากแผนผัง  
โรงงานผลิตฟรื่ออนที่ดำเนินการผลิตอยู่แล้วในสหรัฐอเมริกา ในกรณีที่ผลิตไฮโดรเจนฟลูออไรด์ด้วย  
ก็เพิ่มอุปกรณ์ในการผลิตเข้าไปที่ส่วนกันของขบวนการผลิตฟรื่ออน หรืออาจแยกขบวนการผลิตไฮโดรเจน-  
ฟลูออไรด์ออกต่างหากก็ได้ แต่วิธีหลังจะสิ้นเปลืองเวลาในการขนย้ายไฮโดรเจนฟลูออไรด์ และ  
เสียต้นทุนมากกว่า

(1) Production management H.M. Broom P. 267

(2) Production Management Analysis 2<sup>nd</sup> ed. Garret & Silver P. 489 - 495



รูปแบบแผนผังโรงงานแสดงดังนี้

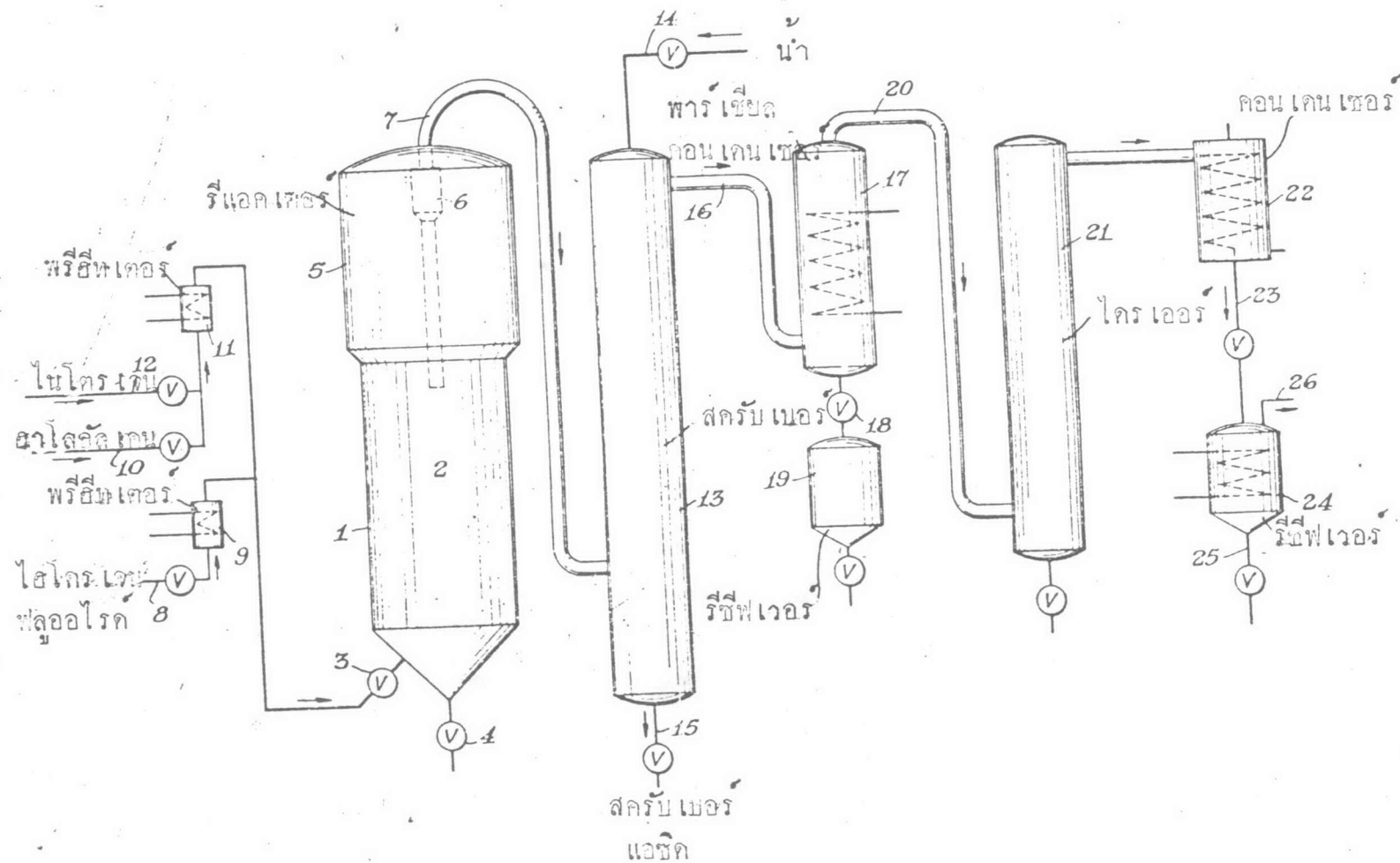


อัตราการผลิต สำหรับโรงงานผลิตฟร็อนที่สนใจศึกษานี้ จะมีอัตราการผลิตฟร็อนจำนวน 1,200 เมตริกตัน ต่อปีโดยอัตราส่วนระหว่าง ฟร็อน-11, ฟร็อน-12 และ ฟร็อน-22 ขึ้นกับการใส่วัตถุดิบ เขาสุขบวนการผลิต อัตราส่วนที่เหมาะสมจะพิจารณาจากความต้องการฟร็อนแต่ละชนิดในประเทศไทย จากการสำรวจในเรื่องการตลาดพบว่าฟร็อน-22 ประมาณ 20% ของตลาดฟร็อนทั้งหมด อีก 5% เป็นฟร็อนชนิดอื่น ๆ กังนั้น ปริมาณ 20% ฟร็อน-12 ประมาณ 55% และฟร็อน ประมาณ 20% ของตลาดฟร็อนทั้งหมด อีก 5% เป็นฟร็อนชนิดอื่น ๆ กังนั้น ปริมาณการผลิตของฟร็อนในโรงงานที่ศึกษาควร เป็นดังนี้ คือ

- ผลิตฟร็อน - 11 ประมาณ 250 เมตริกตันต่อปี
- ผลิตฟร็อน - 12 ประมาณ 700 เมตริกตันต่อปี
- ผลิตฟร็อน - 22 ประมาณ 250 เมตริกตันต่อปี
- รวมผลิตฟร็อนทั้งหมด 1,200 เมตริกตันต่อปี

การควบคุมขบวนการผลิต

การควบคุมการผลิตของฟร็อนนี้ มีอุปกรณ์ในการควบคุมคือลิ้นปิดเปิดสำหรับฟร็อนวัตถุดิบ 3 ตัว และลิ้นปิดเปิดเอาของเสีย, ผลิตภัณฑ์และผลิตภัณฑ์พลอยได้ออก 9 ตัว



ที่มา-ลิขสิทธิ์สหรัฐอเมริกา หมายเลข 2,744,147

รูปที่ 5-3 แผนผังอุปกรณ์และขบวนการผลิต ฟรีออน-11, 12 และ 22

จุดที่ต้องควบคุมมากคือ ลินสำหรับป้อนว  
อย่างยิ่งการผลิตฟร็อน - 11 และฟร็อน - 12 ซึ่งที่  
ป้อนวัตถุดิบ ดังนั้น ก่อนเริ่มขบวนการผลิตจะต้องพิจารณา  
ฟร็อน - 12 อย่างละเอียดจากนั้นตั้งลินเปิดให้

กับเข้าสู่ขบวนการผลิต โดยเฉพาะ  
2 ชนิดจะออกมาเป็นสัดส่วนกับการ  
อ่นว่าต้องการฟร็อน - 11 และ  
เหมาะสม

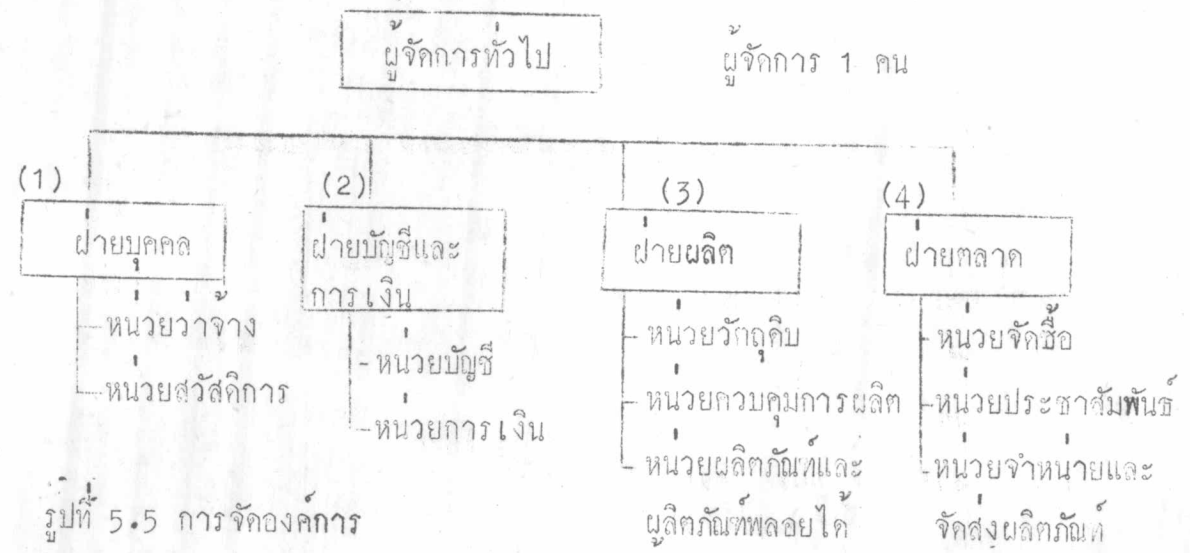
จุดอื่น ๆ ที่จะต้องควบคุมมากในขบวนการ  
ความดันนั้น มีลินเปิดเปิดสำหรับควบคุมความดัน และควร  
ที่สำคัญคือ รีแอกเตอร์ และคอนเทนเซอร์ ความดันจะมีผลให้ผลิตภัณฑ์ออกมาหรือ  
การควบคุมอุณหภูมิจะทำได้โดยการจับอุณหภูมิของ preheater ทั้ง 2 ตัวในขบวนการ  
ให้เหมาะสม ซึ่งได้แสดงอุณหภูมิและความดันที่เหมาะสมที่จะใช้ฟร็อน - 11 และฟร็อน - 12  
ในอัตราส่วนต่าง ๆ กันไว้แล้ว ในส่วนของขบวนการผลิต

คือ ความดันและอุณหภูมิ สำหรับ  
มีมาตรการวัดความดันที่ไวที่อุปกรณ์

รายละเอียดเกี่ยวกับกำลังคน

การศึกษาส่วนนี้จะพิจารณาถึงกำลังคนที่ต้องใช้ในการดำเนินงานของโรงงาน  
ผลิตก๊าซฟร็อน โดยพิจารณาถึงการแบ่งฝ่ายต่าง ๆ ของโรงงานผลิต และกำลังคนในแต่ละ  
แผนก อย่างไรก็ตาม จำนวนกำลังคนนี้เป็นค่าประมาณเท่านั้น ตัวเลขที่แท้จริงเมื่อจะตั้ง  
โรงงานผลิตจะต้องพิจารณาโดยละเอียดอีกครั้งหนึ่ง เพื่อให้ได้กำลังคนที่เหมาะสม

- การแบ่งแผนกและการจัดองค์การ สำหรับโรงงานผลิตก๊าซฟร็อนที่ศึกษานี้  
สามารถจัดแบ่งแผนกต่าง ๆ และจัดรูปองค์การดังนี้ :-



รูปที่ 5.5 การจัดองค์การ

- (1) หัวหน้าฝ่าย 1 คน  
หัวหน้าหน่วย 2 คน  
พนักงานธุรการ 3 คน
- (3) หัวหน้าฝ่าย 1 คน  
หัวหน้าหน่วย 3 คน (วิศวกร)  
พนักงานเทคนิค 5 คน  
คนงาน 30 คน

- (2) หัวหน้าฝ่าย 1 คน  
หัวหน้าหน่วย 2 คน  
พนักงานธุรการ 3 คน
- (4) หัวหน้าฝ่าย 1 คน  
หัวหน้าหน่วย 3 คน  
พนักงานธุรการ 4 คน  
คนงาน 10 คน

- กำลังคนในแต่ละฝ่าย

กำลังคนทั้งหมดที่จะเป็นมีดังนี้ :-

- (1) ผู้จัดการทั่วไป 1 คน
- (2) หัวหน้าฝ่าย 4 คน
- (3) หัวหน้าหน่วย 10 คน
- (4) พนักงานธุรการ 10 คน
- (5) พนักงานเทคนิค 5 คน
- (6) คนงาน 40 คน

งานหลักของโรงงานคือการผลิต ดังนั้น ฝ่ายที่ใหญ่ที่สุดคือฝ่ายผลิต จะใช้คนงานประมาณ 30 คน คนงานนอกจากนั้นจะอยู่ในฝ่ายตลาดในหน่วยจำหน่ายและจัดส่ง พนักงานเทคนิคทั้งหมดจะอยู่ในฝ่ายผลิต

รายละเอียดเกี่ยวกับวัตถุดิบ

การผลิตก๊าซฟรียอนนี้ อาจใช้วิธีการผลิตโดยตั้งมีอกรกไฮโดรฟลูออริก หรือไฮโดรเจนฟลูออไรด์ หรืออาจใช้วิธีตั้งโรงงานผลิตกรคนั้นเอง เพื่อป้อนการผลิตก๊าซฟรียอน ซึ่งจะพิจารณาแยกวัตถุดิบที่ต้องใช้ทั้ง 2 วิธี ดังนี้

กรณีฝังขี้กรรไกรโครฟลูออริก

จากการศึกษาขบวนการผลิตดังกล่าวข้างต้นพบว่า การผลิตก๊าซฟร็อนจำนวน 1,200 เมตริกตันต่อปี หรือ 100 เมตริกตันต่อเดือนนั้น ในเดือนหนึ่ง ๆ จะต้องใช้วัตถุดิบที่สำคัญดังต่อไปนี้

- (1) คาร์บอนเตตระคลอไรด์ (1,925 Pts.) จำนวน 142.8 ตัน
- (2) กรรไกรโครฟลูออริก (500 Pts. ) จำนวน 36.8 ตัน
- (3) แอนทิมอนีเพนเตคลอไรด์ (600 Pts.) จำนวน 40.2 ตัน
- (4) คลอโรฟอร์ม (1,000 Pts. ) จำนวน 134 ตัน
- (5) วัตถุประกอบอื่น ๆ ได้แก่ โซเดียมไฮดรอกไซด์ และกรรไกรฟลูออริก ประมาณอย่างละ 44.6 ตัน

รวมวัตถุดิบเข้าสูขบวนการ 398.5 ตัน ผลที่ได้คือ ฟร็อนจำนวน 100 เมตริกตันที่พลอยได้และของเสียประมาณ 298.5 ตัน

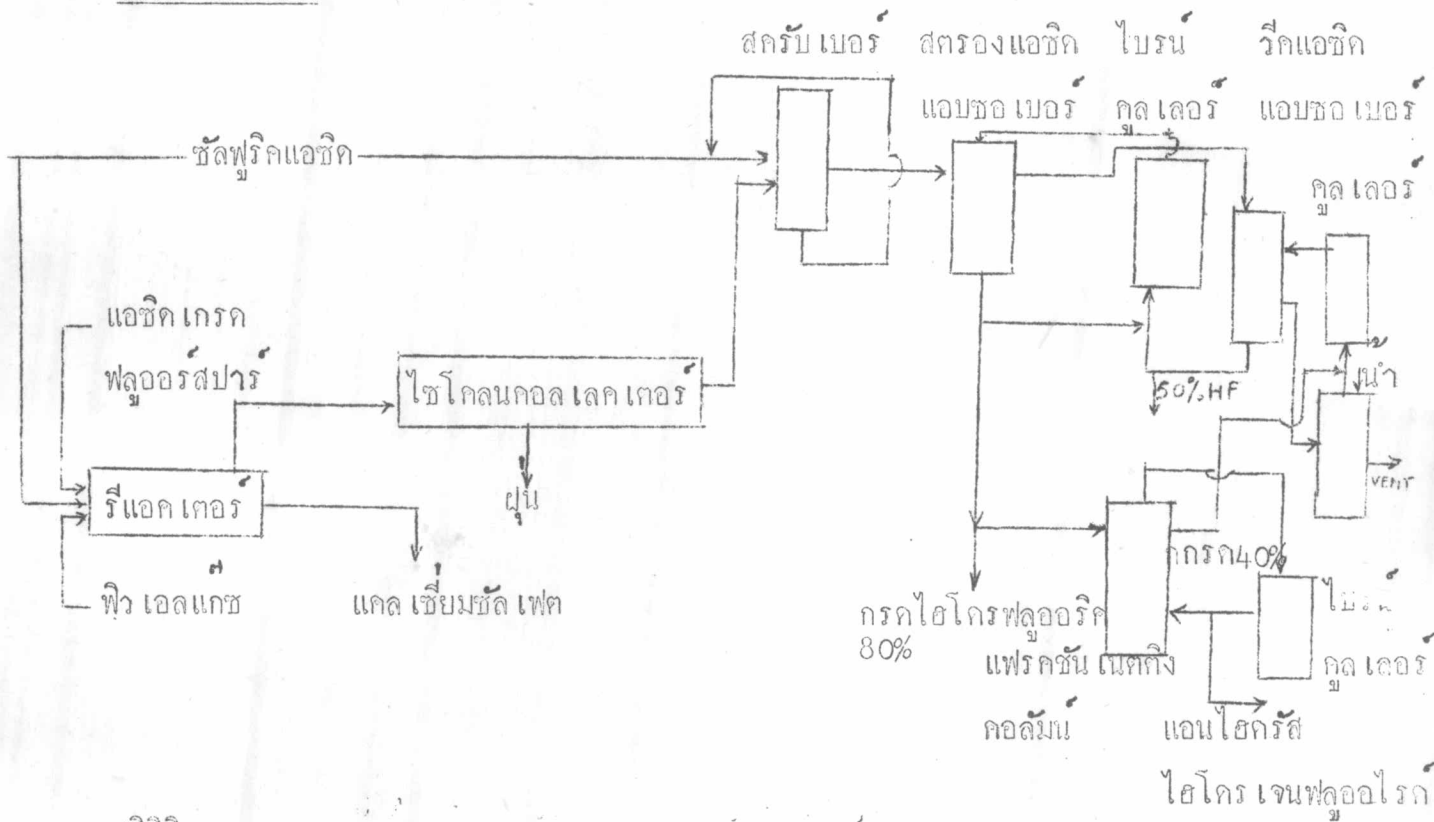
กรณีผลิตกรรไกรโครฟลูออริกเอง

กรณีนี้จะยังคงใช้คาร์บอนเตตระคลอไรด์ แอนทิมอนีเพนเตคลอไรด์ คลอโรฟอร์ม และวัตถุประกอบคงเดิม แต่เพิ่มวัตถุดิบดังนี้

- (1) สีนแรฟลูออรัสสปาร์ (98%  $CaF_2$  ) จำนวน 58 ตัน
- (2) กรรไกรฟลูออริก (96% ) จำนวน 105 ตัน

ขบวนการผลิตไฮโดร เจนฟลูออไรด์

แผนผังขบวนการ



ปฏิกิริยา



85 - 90% Yield

วัตถุดิบที่ใช้

ผลิต	ไฮโดร เจนฟลูออไรด์แอนไฮไดรต์	1	ตัน
ใช้	สินแร่ฟลูออไรต์ (98% $\text{CaF}_2$ )	1,568.5	ก.ก.
	กรกซัลฟริก (96%)	2,857	ก.ก.
	เชื้อเพลิง	7,000,000	บี.ที.ยู.
	ไฟฟ้า	7000	ยูนิต



คุณสมบัติ ไม่มีสี เป็นก้อนโปร่ง กัดกร่อน ทำให้ผิวแห้งไหม้ ใจจะนำให้ดวงตาระคายเคือง น้ำหนักโมเลกุล 20.01 จุดเยือกแข็ง  $-33^{\circ}$  ซ ความถ่วงจำเพาะ 0.988 ที่  $13.6^{\circ}$  ซ จุดเดือด  $19.4^{\circ}$  ซ ความเข้มข้นสูงสุด 3 ส่วนในล้านส่วนโดยปริมาตร ละลายได้ในน้ำ ละลายในกรดซัลฟูริกทั้งหมด ในเบนซีน โทลูอีน แอตนราซีน โซลีน และเททราลีนละลายได้บางส่วน

ลักษณะการใช้งาน ไฮโดร เจนฟลูออไรด์ใช้ในงานต่าง ๆ ต่อไปนี้

	ประมาณ (%)
เป็นวัตถุดิบในการผลิตสารประกอบฟลูออรีน	44
ในการผลิตโครโอไลต์สังเคราะห์	40
Steel pickling	6
Alkylation	6
โรงงานอื่น ๆ เช่น ทำความสะอาดแก้ว	4
	100

ลักษณะบรรจุ แบบไม่มีน้ำ บรรจุในถังเหล็กแบบทอ แบบมีน้ำ 60% บรรจุในถังใหญ่ 30 - 52% บรรจุในถังบุยางและขวดพลาสติก 30% บรรจุในถังบุยาง ถังไม้และขวดพลาสติก

ข้อมูลทางเศรษฐศาสตร์

ความต้องการใช้ไฮโดร เจนฟลูออไรด์สูงขึ้นเรื่อย ๆ ขณะที่ความต้องการโซลูปรอททำความเย็นเพิ่มขึ้น เนื่องจากเป็นวัตถุดิบในการผลิตฟรียอน ราคาของไฮโดร เจนฟลูออไรด์มีโอกาสที่จะสูงขึ้นในอนาคต

โรงงานทั่วไปมีขนาดกำลังผลิตตั้งแต่ 100 - 700 ตันต่อปี ต้นทุนของโรงงานจะแปรผันระหว่าง 2,000 - 2,800 บาทต่อตันต่อปี



ปฏิกิริยา



90% Yield

วัตถุดิบที่ใช้

ยลิต คาร์บอนเตตระคลอไรด์ 1 ถัง  
 ไซ คาร์บอนไดซัลไฟด์ 491 ก.ก.  
 คลอรีน 1,027 ก.ก.

สัดส่วนการใช้งาน คาร์บอนเตตระคลอไรด์ ไซในงานต่าง ๆ ต่อไปนี้

	ประมาณ (%)
ยลิต คลอโรฟลูออโรไฮโดรคาร์บอน	65
ทำความสะอาดอากาศทางอุตสาหกรรม	15
Grain fumigation	10
นำเขาคับแข็ง	8
ฉักแห้ง และอื่น ๆ	<u>2</u>
	100

คุณสมบัติ

เป็นของเหลวไม่มีสี ไม่ไวไฟ มีกลิ่น

น้ำหนักโมเลกุล 153.84 จุดหลอมเหลว -22.6° ซ

ความถ่วงจำเพาะ 1.595 ที่ 20° ซ จุดเดือด 76.8° ซ

ความหนาแน่นไอ 5.32

ความเข้มข้นสูงสุด 25 ส่วนในล้านส่วนโดยปริมาตร

ละลายได้ในแอลกอฮอล์, อีเธอร์, คลอโรฟอร์ม, เบนซีน และปิโตรเลียมอีเทอร์

ละลายได้เล็กน้อยในน้ำ (0.097% ที่ 0° ซ และ 0.08% ที่ 20° ซ)

ขนาดบรรจุ      รดกึ่งถัง, ถังหอ, กระจบองขนาดเล็ก และชาว

ข้อมูลทางเศรษฐศาสตร์

คาร์บอนเตตระคลอไรด์เป็นสารคลอริเนตเต็ลมีเซนที่สำคัญที่สุด เป็นสารอินทรีย์ที่ใช้ในงานต่าง ๆ แพรหลายมากกว่า 50 ปีแล้ว แม้จะเริ่มมีสารตัวอื่น ๆ มาใช้แทนในการซักแห้งหรือทำ grain fumigant แต่คาร์บอนเตตระคลอไรด์เริ่มถูกนำไปใช้งานใหม่ ๆ ทางด้านดับเพลิง และเป็นวัตถุพิษสำหรับผลิตคลอโรฟลูโอโรไฮโดรคาร์บอน ปริมาณความต้องการของคาร์บอนเตตระคลอไรด์ จึงสูงขึ้นอย่างรวดเร็ว

ขบวนการผลิตโดยใช้คาร์บอนไดออกไซด์ เป็นที่นิยมใช้มาก สถานที่ตั้งโรงงานเป็นสิ่งที่สำคัญที่สุดที่จะต้องพิจารณา โดยเฉพาะอย่างยิ่งเมื่อเกี่ยวข้องกับค่าขนส่งและค่าวัตถุดิบในสถานที่ต่าง ๆ กัน

ขนาดของโรงงานที่ตั้งกันอยู่ในโลกปัจจุบัน มีกำลังผลิตตั้งแต่ 900 ตัน 22,500 ตันต่อปี ขนาดค่าสุดที่คุ้มค่าทางเศรษฐศาสตร์คือ 9,000 ตันต่อปี ต้นทุนค่าใช้จ่ายของโรงงานขนาดดังกล่าวประมาณ 5,500 บาทต่อตันต่อปี

บริษัทผู้ผลิตที่สำคัญ

บริษัท      Diamond Alkali Co.      โอไฮโอ

บริษัท      Dow Chemical Co.      เทกซัส

บริษัทตัวแทนจำหน่ายในประเทศไทย

บริษัท สยามไฟน์ เคมี จำกัด

### ผลิตภัณฑ์พลอยได้

จากขบวนการผลิตตามที่ได้ศึกษามานั้น จะมีผลิตภัณฑ์พลอยได้ที่ออกมาจากขบวนการ คือ กรดไฮโดรคลอริก ( Hydrochloric acid - HCl ) ซึ่งมีปริมาณมากพอที่จะจำหน่ายได้ ราคาของกรดนี้ที่จำหน่ายในปัจจุบันประมาณ 0.80 - 1.25 บาท ต่อกิโลกรัม สำหรับปริมาณนั้น จะได้ศึกษาพิจารณารายละเอียดในส่วนของขบวนการผลิตโดยละเอียด

### ปัญหาเกี่ยวกับวัตถุดิบ

ปริมาณที่จะใช้งาน สำหรับปริมาณของวัตถุดิบที่จะใช้งานจะมีเพียงพอหรือไม่นั้น จากการศึกษาและสำรวจ ตลาดของวัตถุดิบทุกชนิดพบว่า มีตัวแทนหรือผู้ผลิตจำหน่ายในประเทศไทย อย่างเพียงพอ และในชนิดที่ต้องการโดยคาดว่า จะไม่มีการขาดแคลนในช่วงระยะเวลา 10 ปี ข้างหน้า

ของเสียจากขบวนการ ของเสียจากขบวนการผลิตจะออกมาในรูปของของเหลว ซึ่งมีสถานะเป็นทั้งกรด ( $H_2SO_4$ ) และด่าง (NaOH) ซึ่งอยู่ในสภาพสารละลาย ซึ่งมีความเข้มข้นไม่มากนัก เนื่องจากใช้เป็นตัวทำให้ผลิตภัณฑ์บริสุทธิ์ การกำจัดทำได้โดยเจือจางโดยการเติมน้ำจำนวนมาก แล้วใช้วิธีการกำจัดของเสีย (Waste treatment) แบบสารอนินทรีย์ Inorganic โดยการทำให้ Neutralization แล้วทำให้ตกตะกอนโดยใช้สารส้ม หรือ เฟอริกคลอไรด์ (Ferric chloride)

### องค์ประกอบการผลิตอื่น ๆ

ในการผลิตพรีออนนี้ นอกจากอุปกรณ์ในการผลิตดังได้ศึกษาพิจารณาไปแล้วนั้น ยังมีองค์ประกอบการผลิตอื่น ๆ ดังต่อไปนี้



### (1) อุปกรณ์ขนถ่ายวัสดุ

ในการขนถ่ายวัตถุดิบนั้น สำหรับคาร์บอนเทคโนโลยีและไฮโดรเจนฟลูออไรด์ อยู่ในสถานะของเหลว อุปกรณ์ที่ใช้อนถ่ายคือ เครื่องสูบลำและท่อลำเลียง (Pump and piping) ซึ่งจะต้องทำควยวัสดุซึ่งทานทานการกัดกร่อน สำหรับแอนทีโมนีเพนตะคลอไรด์ เป็นของแข็ง ลักษณะเป็นก้อนเล็ก ๆ สามารถใช้สายพาน (Conveyor) ลำเลียงได้ในกรณีที่เกิดไฮโดรเจนฟลูออไรด์เอง จำเป็นต้องมีเครื่องสูบลำและท่อลำเลียงกรกซ์ฟลูอิก และสายพานลำเลียงสินแร่ ฟลูออรัสปรอท

ในการขนถ่ายผลิตภัณฑ์สำเร็จรูปในโรงงาน อาจใช้สายพานลำเลียง ประกอบด้วย และรถเข็น สำหรับการขนส่งผลิตภัณฑ์สำเร็จรูปออกสู่ห้องตลาด ภาชนะ (Container) ที่นิยมใช้กันคือ ถัง และทอ ขนโดยรถบรรทุก (Truck) หรือใช้รถตักถังบรรจุในกร จำนวนมาก

### (2) ระบบกำจัดของเสีย

ของเสียที่เกิดจากขบวนการผลิตนี้ ประกอบด้วยกรดที่เหลือออกจากขบวนการ ไคแก่ HF และ  $H_2SO_4$  และยังมีด่าง NaOH วิธีการกำจัด ควรใช้ระบบกำจัดของเสียแบบ อนินทรีย์โดยมีขั้นตอนดังต่อไปนี้

1. ควบคุม Ph ให้ได้ระหว่าง 4 - 9.1 โดยการเติมกรด หรือด่าง ตามแต่กรณีเป็นการ Neutralization
2. เติมน้ำให้เกิดการเจือจาง หรือ Dilution
3. ทำให้ตกตะกอน หรือ Sedimentation โดยการทิ้งไว้ในถังตกตะกอน น้ำที่เหลือปล่อยทิ้งสู่ภายนอกโรงงาน หรือนำกลับมาใช้งานใหม่
4. นำตะกอนไปตาก แลวนำไปทิ้ง

กำลังไฟฟ้า ควรพิจารณาจากอุปกรณ์ในการผลิตเพื่อความแน่นอน นอกจากนี้ ของค่านึงถึงไฟฟ้าที่ใช้เป็นแสงสว่างด้วย

เชื้อเพลิง อุปกรณ์ preheater ในขบวนการจำเป็นต้องใช้ไอน้ำในการให้ความร้อน และความคุ้มครองหม้อไอน้ำ ดังนั้น กอนกั้งโรงงานผลิตถ่านหินจึงควรเลือกเชื้อเพลิงที่จะใช้ ปัจจุบันที่ทางธรรมชาติยังไม่สามารถนำมาใช้งานได้ จึงควรใช้น้ำมันโซลาร์ หรือน้ำมันเตา ซึ่งมีราคาก่อนขางถูกกว่าเชื้อเพลิงชนิดอื่น ๆ จากการที่กอนกั้งพิจารณาไม่สามารถทราบขนาดของเชื้อเพลิงที่คงใช้ในการผลิตฟริออนไคนั่นเอง อย่างไรก็ตาม ผู้ที่จะกั้งโรงงานผลิตสามารถสอบถามได้จาก บริษัทในต่างประเทศ ซึ่งพร้อมที่จะถ่ายทอดและจำหน่ายเทคโนโลยีให้แก่ประเทศที่สนใจ

### การวิเคราะห์ความเป็นไปไคทางวิศวกรรม

หลังจากที่ไคพิจารณาข้อมูลต่าง ๆ ทางก้านการผลิตแล้ว ขึ้นก้อไปที่จะศึกษาไคคือการวิเคราะห์ความเป็นไปไคทางก้านวิศวกรรม โดยพิจารณาปัญหาต่าง ๆ ดังก้อไปนี้ :-

#### (ก) ปัญหาทางก้านเทคโนโลยี

เนื่องจากโรงงานผลิตก๊าซฟริออนเป็นโรงงานที่ไม่เคยมีการกั้งขึ้นมาก่อนในประเทศไทย เทคโนโลยีในการกั้งเครื่องจักรในการผลิตบางประการ เท่าที่ศึกษาและสอบถามจากผู้ที่มีส่วนเกี่ยวข้องกับการผลิตสารเคมีในประเทศไทย และบริษัทตัวแทนจำหน่ายก๊าซฟริออน ซึ่งมีผู้เคยเดินทางไปก้อโรงงานผลิต ณ ต่างประเทศ ไคผลสรุปว่า จะมีปัญหาบางอย่างจำเป็นก้องว่าจ้างผู้เชี่ยวชาญจากต่างประเทศ ซึ่งปัจจุบันในหลายประเทศที่ทำการผลิตก๊าซฟริออน เช่น สหรัฐอเมริกา ประเทศในยุโรป และไคยเฉพาะแถบเอเชีย ไคแก่ ญี่ปุ่น และเกาหลี พร้อมทั้งจะส่งผู้เชี่ยวชาญและเทคโนโลยีให้แก่ประเทศที่สนใจ โดยเสียค่าไคจ่ายสูงพอสมควร ดังนั้น ถ้าการวิเคราะห์ทางก้านเศรษฐศาสตร์พบว่าคุ้มทุน การส่งเทคโนโลยีและผู้เชี่ยวชาญเข้ามาในประเทศไทย โดยขอการสนับสนุนจากรัฐบาลไทย จะไม่มีปัญหาแน่นอน

#### (ข) ปัญหาทางก้านการผลิต

สามารถแยกออกไคเป็นปัญหาทางก้านแรงงาน ปัญหาทางก้านวัสดุ และปัญหาทางก้านเครื่องจักร

### ปัญหาทางงานแรงงาน

ปัจจุบันในประเทศไทย แรงงานที่มีความรู้ระดับนักบริหาร วิศวกร ช่างเทคนิค ยังมีเป็นจำนวนมากและอัตราค่าจ้างแรงงานยังค่อนข้างต่ำ เมื่อเทียบกับแรงงานในประเทศอื่น ๆ ที่ทำการผลิตก๊าซฟรียอน นอกจากนั้น แรงงานระดับคนงานก็ยังมีพอที่จะว่าจ้างได้อีกมาก และในค่าแรงที่ถูกต้องนั้น สำหรับปัญหาทางงานแรงงานนี้ กล่าวได้ว่าไม่เป็นปัญหาที่สำคัญ

### ปัญหาทางงานวัสดุ

สำหรับปัญหาทางงานวัสดุ ได้ศึกษาพิจารณาไว้แล้วในส่วนของการศึกษาเรื่องวัสดุ ดังนั้น จึงไม่พิจารณาซ้ำในที่นี้

### ปัญหาทางงานเครื่องจักร

ปัญหานี้ เช่นเดียวกับปัญหาทางงานเทคโนโลยี กล่าวคือ เครื่องจักร อุปกรณ์หลายชนิดของสิ่งทำเป็นพิเศษใช้เฉพาะกับขบวนการนี้ โดยสามารถสั่งซื้อได้จากประเทศที่ผลิตฟรียอนต่าง ๆ ดังกล่าวแล้ว

### (ค) ปัญหาอื่น ๆ

ปัญหาทางงานอื่น ๆ เมื่อพิจารณาในแง่วิศวกรรม ได้แก่ปัญหาเกี่ยวกับของเสียและสภาพแวดล้อม อย่างไรก็ตาม เนื่องจากของเสียที่ออกจากขบวนการผลิตก๊าซฟรียอนนี้ ออกมาในสภาพกรดและด่าง การทำให้บริสุทธิ์หรือกำจัดระบบการกำจัดแบบอนินทรีย์ ทั้งได้ศึกษาพิจารณาไว้แล้วในการศึกษาเกี่ยวกับของเสียจากขบวนการ

ดังนั้น เมื่อศึกษาพิจารณาความเป็นไปได้ทางด้านวิศวกรรมแล้ว พบว่า การตั้งโรงงานผลิตก๊าซฟรียอนในประเทศไทยสามารถเป็นไปได้อย่างแน่นอน เนื่องจากสามารถศึกษาผู้เชี่ยวชาญและเทคโนโลยีจากต่างประเทศ และปัญหาอื่น ๆ ก็สามารถแก้ไขได้โดยไม่ยุ่งยาก