

บทที่ 4

หอกลิ้น และกระบวนการกลั่นแยกอากาศ

4.1 หอกลิ้น

การกลั่นเป็นกระบวนการแยกสารโดยอาศัยความแตกต่างของความดันไอ หรือจุดเดือดของของเหลวแต่ละชนิด วิธีที่จะทำให้กระบวนการกลั่นมีประสิทธิภาพและใช้พลังงานอย่างคุ้มค่า คือ การปรับปรุงและพัฒนา เพื่อให้ได้ระบบการควบคุมที่เหมาะสม และมีประสิทธิภาพ อีกทั้งยังเป็นระบบควบคุมที่สามารถปรับตัวแปรปรับเปลี่ยนต่างๆ ได้อย่างดี ภายในหอกลิ้นประกอบด้วย เทรย์ และ ท่อคาน์คัมเมอร์ โดยที่ของเหลวไหลลงจากเทรย์ป้อน มายังเทรย์ล่างผ่านทางท่อคาน์คัมเมอร์ ซึ่งมีไอร้อนไหลสวนทางขึ้นมาผ่านรูพูนบนชั้นเทรย์ ไอและของเหลวถ่ายเทความร้อนและมวลสาร ของเหลวที่มีความดันไอบางจะระเหยเป็นไอได้ง่ายกว่าของเหลวที่มีความดันไอน้อย ดังนั้นเมื่อสารละลายได้รับความร้อน สารระเหยซึ่งมีความดันไอบางจะระเหยออกมา ส่วนสารหนักในไอบจะควบแน่นลงมาในของเหลวบนเทรย์ทำให้ไอบริสุทธิ์มากขึ้น ของเหลวที่ไหลลงมาด้านล่างจะถูกส่งเข้าหม้อต้มซ้ำ ภายในหม้อต้มซ้ำของเหลวจะได้รับความร้อนทำให้บางส่วนกลายเป็นไอ กลับเข้าไปในหอกลิ้น ส่วนของเหลวที่เหลือจะถูกนำออกสารหอกลิ้นเป็นผลิตภัณฑ์กันหอย ซึ่งมีองค์ประกอบหลักเป็นสารหนักที่ระเหยยาก ตำแหน่งจากเทรย์ป้อนมาถึงหม้อต้มซ้ำเป็นส่วนที่สารระเหยง่ายส่วนใหญ่ถูกไล่ออกจากของเหลว ดังนั้น ของเหลวจะมีสารหนักมากขึ้นเรื่อยๆ ตามเทรย์ที่ไหลลงมา และมากที่สุดที่หม้อต้มซ้ำ ส่วนนี้จะเรียกว่าส่วนการระเหย (Stripping Section) ส่วนเหนือจากเทรย์ป้อนขึ้นไปนั้นสารหนักส่วนใหญ่ ถูกควบแน่นออกจากไอทำให้ไอบริสุทธิ์มากขึ้นเรื่อยๆ เรียก ส่วนนี้ว่า ส่วนเพิ่มความเข้มข้น (Enriching Section) ไอทั้งหมดจะถูกควบแน่นเป็นของเหลวควบแน่นภายในเครื่องควบแน่นที่ขอดหอย ของเหลวควบแน่นบางส่วนนำกลับเข้าหอกลิ้น เรียกว่า รีฟลักซ์ ของเหลวที่เหลือถูกนำออกจากหอกลิ้นเป็นผลิตภัณฑ์คิสทิลเลต

4.2 พฤติกรรมเชิงพลวัต

ตัวแปรเปลี่ยนที่ส่งผลต่อพฤติกรรมเชิงพลวัต ของหอกลิ้นที่สำคัญ โดยทั่วไป มี 7 ตัวแปร

1. พลังงานความร้อนที่ให้แก่มื้อดัมพ์ ซึ่งจะมีผลโดยตรงต่อการเกิดไอ และให้ผลตรงกันข้ามกับระดับของเหลวที่ฐานหอกการเพิ่มความร้อนให้มื้อมัดมั่ว จะทำให้ของเหลวกลายเป็นไอได้มากขึ้น ซึ่งเป็นผลทำให้ระดับของเหลวที่ฐานหอกลดลงไอที่เพิ่มขึ้นจะทำให้ความดันภายในหอกลิ้นสูงขึ้น และทำให้ความเข้มข้นของสารหนักในเฟสของเหลวเพิ่มมากขึ้น โดยปกติจะเพิ่มพลังงานความร้อนนี้จะเป็นสัดส่วนโดยตรงกับอัตราการเกิดผลิตภัณฑ์ในการกลั่น
2. พลังงานความร้อนที่ดึงออกจากหอกลิ้น เป็นตัวแปรที่สำคัญต่อความดันที่ยอดหอกเป็นอันดับแรก การลดพลังงานในหอกลิ้นต้องให้พลังงานที่ใส่เข้าหอกคู่กับพลังงานที่ดึงออก ดังนั้นถ้าพลังงานความร้อนถูกเพิ่มขึ้นทำให้ความดันเพิ่มขึ้น เครื่องควบแน่นจะต้องดึงพลังงานออกจากหอกลิ้นมากขึ้นด้วยเพื่อรักษาความดันให้คงที่
3. อัตราการไหลออกของผลิตภัณฑ์ก้นหอก เป็นตัวแปรหนึ่งที่ใช้รักษาสมดุลสารของระบบ โดยที่มวลของสารป้อนเท่ากับมวลของผลิตภัณฑ์คิสทิลเลต รวมกับมวลของผลิตภัณฑ์ก้นหอก ถ้าอัตราการไหลของผลิตภัณฑ์ก้นหอกมีค่ามากจะทำให้ระดับของเหลวที่ฐานหอกลิ้นลดลง
4. อัตราการไหลของผลิตภัณฑ์คิสทิลเลต จะมีผลโดยตรงต่อปริมาตรของผลิตภัณฑ์ยอดหอก ในถังเก็บรีฟลักซ์ ซึ่งปริมาตรนี้จะส่งผลต่อการควบคุมอัตราการไหลของรีฟลักซ์
5. อัตราการไหลของ รีฟลักซ์ มีบทบาทสำคัญ ในการที่จะควบคุมหอกลิ้น เพราะการเพิ่มอัตราการไหลของรีฟลักซ์ ไหลลงหอกลิ้นมากขึ้นพร้อมๆกับการลดลงของอุณหภูมิที่เทรย์ชั้นบนของ หอกลิ้น ซึ่งจะทำให้ความดันลดลงด้วย เราสามารถใช้อัตราการไหลของ รีฟลักซ์ หรือ อัตราส่วน รีฟลักซ์ ต่อ ผลิตภัณฑ์คิสทิลเลต ในการควบคุมอุณหภูมิได้
6. พลังงานความร้อนที่ให้แก่เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนของสารป้อน จะเป็นการปรับอุณหภูมิของสารป้อน เพื่อปรับค่าเอนทาลปีให้ได้ตามต้องการ สารป้อนที่ถูกทำให้เย็นจนอุณหภูมิต่ำกว่าจุดเดือด จะทำให้ไอและของเหลวบนเทรย์หรือเทรย์ป้อน น้อยกว่าไอ และของเหลวบนเทรย์ล่างเทรย์ป้อน ซึ่งอาจทำให้เกิดการท่วมได้ ถ้าสารป้อนมีอุณหภูมิสูงเกินไปจนมีเฉพาะไอจะเป็นเหตุ

ให้ของเหลวที่ป้อนกลับที่ส่วนบนของหอกลับมากขึ้น เพื่อให้ได้ของเหลวไหลกลับมาในส่วนใต้สารระเหย ซึ่งอาจทำให้เกิดการท่วมในส่วนเพิ่มความเข้มข้นได้

7. อัตราการไหลของสารป้อน ส่วนใหญ่จะขึ้นอยู่กับกระบวนการอื่นก่อนหน้าจึงไม่ค่อยใช้เป็นตัวแปรควบคุม ถ้าอัตราการไหลของสารป้อนเพิ่มมากขึ้น จะทำให้ระดับของเหลวบนเทรย์ เพิ่มมากขึ้น และทำให้ระดับของเหลวที่ก้นหอเพิ่มมากขึ้น ดังนั้นจึงต้องเพิ่มอัตราการไหลออกของผลิตภัณฑ์กับหอ หรือทำการเพิ่มพลังงานความร้อนแก่หม้อต้มซ้ำ ซึ่งอาจทำให้เกิดการกลายเป็นไอน้ำมากขึ้น ทำให้การไหลของไอน้ำมากขึ้นอาจทำให้อัตราการไหลของรีฟลักซ์เพิ่มขึ้น

4.3 กระบวนการแยกอากาศ

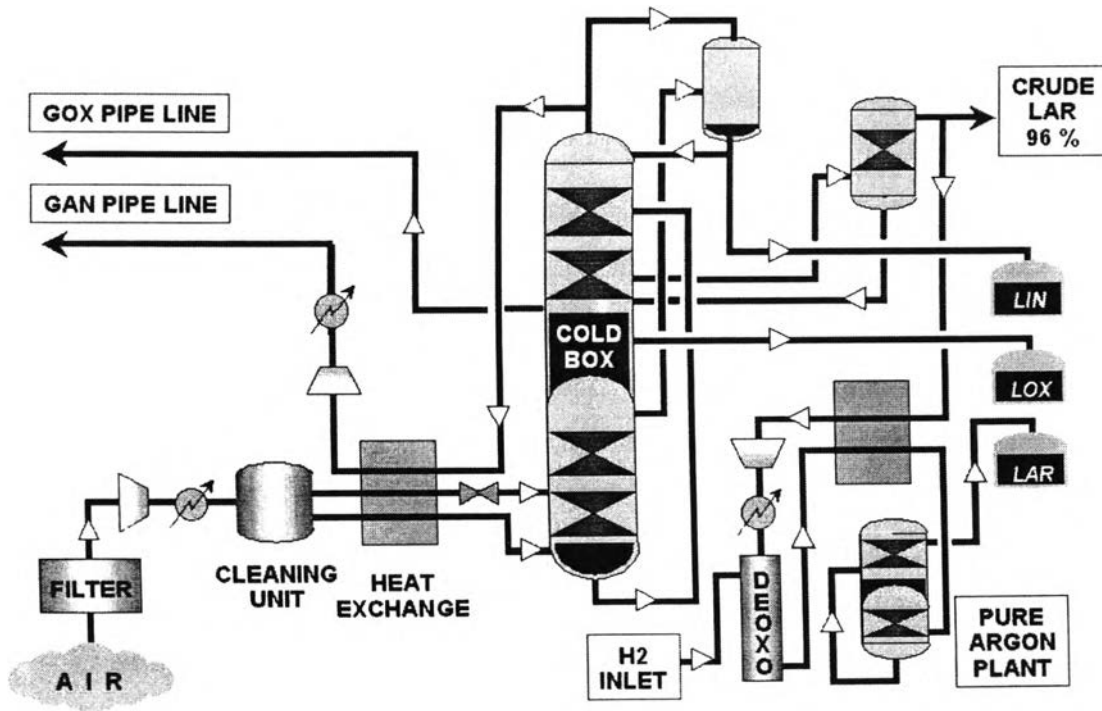
กระบวนการแยกอากาศนั้น อากาศที่ต้องใช้ต้องบริสุทธิ์และแห้ง ก่อนที่จะส่งอากาศเข้าสู่กระบวนการแยกอากาศนั้น จะต้องมีส่วนประกอบ 7 ชนิด คือ ออกซิเจน และไนโตรเจนเป็นส่วนประกอบหลัก มีอาร์กอนประมาณหนึ่งเปอร์เซ็นต์เป็นส่วนใหญ่ และมีนีออน ฮีเลียม คริปตอน และซีนอน อยู่เพียงเล็กน้อย

คุณสมบัติของอากาศและองค์ประกอบมีดังนี้

ชื่อ	เปอร์เซ็นต์ในอากาศ	จุดเดือดปกติ องศาเซลเซียส (องศาฟาเรนไฮต์)	จุดเยือกแข็ง องศาเซลเซียส (องศาฟาเรนไฮต์)
อากาศ	-	-194 (-318)	-
ไนโตรเจน	78.09	-196 (-320)	-210 (-346)
ออกซิเจน	20.95	-183 (-297)	-219 (-362)
อาร์กอน	0.93	-186 (-303)	-189 (-309)
คาร์บอนไดออกไซด์	0.03	-78 (-109)	-
นีออน	0.0018	-246 (-411)	-248 (-415)
ฮีเลียม	0.0005	-269 (-452)	-271 (-456)
คริปตอน	0.0001	-153 (-244)	-157 (-251)
ซีนอน	0.000009	-108 (-162)	-112 (-169)
น้ำ	0-5	+100 (+212)	0 (+32)

ตารางที่ 4.1 แสดงส่วนประกอบ และคุณสมบัติของ อากาศ

PROCESS (LOX,LIN,LAR)



รูปที่4.1 แสดงกระบวนการกลั่นแยกอากาศ

LOX : ออกซิเจนเหลว (Liquid Oxygen)

LIN : ไนโตรเจนเหลว (Liquid Nitrogen)

LAR : อาร์กอนเหลว (Liquid Argon)

GOX : แก๊สออกซิเจน (Gas Oxygen)

GAN : แก๊สไนโตรเจน (Gas Nitrogen)

GAR : แก๊สอาร์กอน (Gas Argon)

4.3.1 พื้นฐานการไหลของหอกลับ

เราจะเริ่มต้นกระบวนการส่วนกันของหอกลับ แต่ละส่วนของเทอร์รี่จะเหมือนเป็นการกักกัน แยกแต่ละหน่วย ซึ่งจะทำการแยกส่วนขององค์ประกอบที่มีจุดเดือดสูง จากสายไอ แล้วพัดพาให้ลงไปอยู่ในส่วนของเหลว และจะแยกส่วนขององค์ประกอบที่มีจุดเดือดต่ำจากของเหลวพัดพาขึ้นไปอยู่ในส่วนของไอ ไอจะถูกดึงออกจากส่วนบนสุดของหอกลับ แล้วผ่านไปยังอุปกรณ์แลกเปลี่ยนความร้อนที่เรียกว่า คอนเดนเซอร์ ซึ่งจะทำการแลกเปลี่ยนความร้อนทำให้ไอที่ออกมาเปลี่ยนเป็นของเหลวที่เรียกว่า คิสทิลิต ส่วนของคิสทิลิตส่วนหนึ่งจะถูกส่งกลับเข้าสู่ส่วนบนของหอกลับ เรียกว่า รีฟลักซ์ ซึ่งส่วนรีฟลักซ์นี้ เป็นส่วนที่มีความสำคัญต่อการทำงานของหอกลับอย่างมาก กล่าวคือ ถ้าปริมาณรีฟลักซ์น้อย ผลผลิตที่ได้จากส่วนบนของหอกลับจะมาก เป็นผลทำให้คอนเดนเซอร์ทำงานน้อยลง จะทำให้องค์ประกอบที่มีจุดเดือดสูงลอยขึ้นไปปนกับองค์ประกอบที่มีจุดเดือดต่ำ ทำให้คุณภาพของผลิตภัณฑ์ที่ได้มีความบริสุทธิ์ต่ำ ในทางตรงกันข้าม ถ้าปริมาณรีฟลักซ์มาก คอนเดนเซอร์ทำงานมากขึ้นจะทำให้ความบริสุทธิ์ขององค์ประกอบที่มีจุดเดือดต่ำเพิ่มมากขึ้น ในขณะที่เดียวกันองค์ประกอบที่มีจุดเดือดสูงจนถูกบังคับให้ไหลลงมาถึงก้นหอกลับ ผลที่ได้คือ ผลิตภัณฑ์ที่มีความบริสุทธิ์สูง แต่ได้ปริมาณน้อย ดังนั้นในการทำงานเราจะทำการตรวจสอบความบริสุทธิ์ของผลิตภัณฑ์ที่ได้ และใช้ค่ารีฟลักซ์ที่น้อยที่สุดที่ทำให้ผลิตภัณฑ์ยังคงความบริสุทธิ์ได้เพื่อให้ได้ปริมาณผลิตภัณฑ์ที่มากที่สุด

4.3.2 ความสำคัญของอุณหภูมิของอากาศที่เข้าสู่กระบวนการ

อากาศที่เข้าสู่กระบวนการต้องแห้ง และไม่มีคาร์บอนไดออกไซด์ เนื่องจากความชื้น และคาร์บอนไดออกไซด์ มีจุดเดือดสูงกว่า ในโตรเจน ออกซิเจน และอาร์กอน มากดังนั้นถ้าเข้าสู่กระบวนการกักกัน จะเป็นน้ำแข็งทำให้เกิดการอุดตันได้ อากาศจะประกอบด้วย ไนโตรเจน 78 ส่วน ออกซิเจน 21 ส่วน อาร์กอน 1 ส่วน และองค์ประกอบเฉื่อยจำนวนเล็กน้อย มีความดันบรรยากาศปกติในโตรเจน จะระเหยที่ -196.1 องศาเซลเซียส (-321 องศาฟาเรนไฮด์) ออกซิเจนจะระเหยที่ -182.7 องศาเซลเซียส (-297 องศาฟาเรนไฮด์) และอาร์กอนจะระเหยที่ -186.1 องศาเซลเซียส (-303 องศาฟาเรนไฮด์) องค์ประกอบทั้งสามนี้จะเดือดที่อุณหภูมิสูงขึ้นเมื่ออยู่ภายใต้ความดันสูง เช่น ที่ความดัน 10 psig จุดเดือดของไนโตรเจนคือ -191.1 องศาเซลเซียส (-312 องศาฟาเรนไฮด์) ของออกซิเจน คือ -177.7 องศาเซลเซียส (-288 องศาฟาเรนไฮด์) และของอาร์กอน คือ -180.5 องศาเซลเซียส (-293 องศาฟาเรนไฮด์) ที่ความดัน 85 psig จุดเดือดของไนโตรเจน คือ -175 องศาเซลเซียส (-283 องศาฟาเรนไฮด์) ของออกซิเจน คือ -160.5 องศาเซลเซียส (-257 องศาฟาเรนไฮด์) และของอาร์กอน คือ

-162.7 องศาเซลเซียส (-261 องศาฟาเรนไฮต์) ซึ่งที่ความดันทั้งสองที่กล่าวมาจะเป็นความดันที่ใช้ในการกลั่นแยกอากาศ

จากข้อมูลที่ได้จะพบว่าเราสามารถกลั่นแยกไนโตรเจน ออกจากออกซิเจน และอาร์กอนได้ง่าย เนื่องจากจุดเดือดมีความแตกต่างกันมากกว่าจุดเดือดของออกซิเจนและอาร์กอน

กระบวนการกลั่นแยกอากาศนี้จะแบ่งออกเป็น 3 ส่วน ส่วนแรกเป็นส่วนของหอกลิ้นคู่ ซึ่งประกอบด้วย หอกลิ้นความดันสูง และหอกลิ้นความดันต่ำ ส่วนที่สองคือ หอกลิ้นอาร์กอน และส่วนที่สามคือส่วนเพิ่มความบริสุทธิ์ของอาร์กอน

4.3.3 หอกลิ้นความดันสูง (C211)

เป็นหอกลิ้นที่จะทำการกลั่นเพื่อแยกเอาไนโตรเจนที่บริสุทธิ์ออกมาทางยอดหอ สายป้อนเข้าสู่หอกลิ้น ความดันสูงจะมีสองสาย ซึ่งจะป้อนเข้าที่ความดันประมาณ 85 psig สายป้อนหนึ่งจะเป็นไอซึ่งป้อนเข้าที่ก้นหอ ส่วนอีกสายป้อนหนึ่งจะเป็นของเหลว สายป้อนที่เป็นไอจะเป็นไอ 100% ที่อุณหภูมิ -168 องศาเซลเซียส (-271 องศาฟาเรนไฮต์) ส่วนสายป้อนที่เป็นของเหลวจะมีของเหลวอยู่ประมาณ 90% ที่อุณหภูมิ -172 องศาเซลเซียส (-278 องศาฟาเรนไฮต์) ไออากาศ ที่ป้อนเข้าจะไหลขึ้นสู่ด้านบนของหอกลิ้น สวนทางกับอากาศเหลวที่ไหลลงมา ในโตรเจนที่มีจุดเดือดที่ -171 องศาเซลเซียส (-276 องศาฟาเรนไฮต์) จะระเหยเพิ่มมากขึ้น ส่วนออกซิเจนและอาร์กอนจะควบแน่นเป็นของเหลว เนื่องจากจุดเดือดที่สูงกว่า โดยที่จุดเดือดของออกซิเจนอยู่ที่ -161 องศาเซลเซียส (-258 องศาฟาเรนไฮต์) และของอาร์กอนอยู่ที่ -163 องศาเซลเซียส (-261 องศาฟาเรนไฮต์) ดังนั้นไอที่ผ่านออกไปจากแต่ละทรีย์ที่อยู่สูงกว่า จะมีองค์ประกอบของไนโตรเจนมากกว่าไอที่ออกจากทรีย์ต่ำกว่า ส่วนของแก๊สที่ออกจากยอดหอจะเป็นผลิตภัณฑ์แก๊สในโตรเจนความดันสูง และจะมีส่วนหนึ่งไหลเข้าสู่คอนเดนเซอร์ จะควบแน่นลงเป็นของเหลว ซึ่งของเหลวนี้จะถูกแยกออกเป็นสองส่วน ส่วนหนึ่งจะเป็นส่วนรีฟลักซ์ในหอกลิ้นความดันสูง และอีกส่วนหนึ่งจะถูกลดความดันลงแล้วส่งไปยังหอกลิ้นความดันต่ำ

4.3.4 หอกลิ้นความดันต่ำ (C212)

สายป้อนที่เข้าสู่หอกลิ้น

1. สายไนโตรเจน รีฟลักซ์ ที่ยอดหอกลิ้น

2. อากาศเหลวที่ออกมาจากหอกันความดันสูง
3. ออกซิเจนที่ไม่บริสุทธิ์จากส่วนก้นหอยของหอกันความดันสูง
4. แก๊สและออกซิเจนเหลวที่ไม่บริสุทธิ์จากคอนเดนเซอร์ของหอกันอาร์กอน
5. ออกซิเจนที่ไม่บริสุทธิ์ที่มีปริมาณอาร์กอน 10% จากหอกันอาร์กอน

สายผลิตภัณฑ์ที่ดึงออกจากหอกัน

1. แก๊สไนโตรเจนจากยอดหอย
2. แก๊สของเสียจากส่วนกลางของหอกันครึ่งบน
3. แก๊สออกซิเจนไม่บริสุทธิ์ ซึ่งมีอาร์กอน 12% ส่งเข้าสู่หอกันอาร์กอน
4. แก๊สออกซิเจนจากส่วนที่ว่างด้านบนของคอนเดนเซอร์/รีบอยเลอร์
5. ออกซิเจนเหลวบริสุทธิ์จากก้นหอกัน

ไนโตรเจนเหลวจากคอนเดนเซอร์ของหอกันความดันสูง ถูกส่งเข้าลดความดัน แล้วส่งเข้ารีฟลักซ์ที่หอกันความดันต่ำ ซึ่งส่วนนี้จะต้องเป็นส่วนกับส่วนที่รีฟลักซ์เข้าสู่หอกันความดันสูง ถ้าส่วนรีฟลักซ์ของหอกันความดันต่ำมากเกินไป ทำให้ส่วนที่ส่งเข้ารีฟลักซ์หอกันความดันสูงไม่เพียงพอ ซึ่งจะมีผลทำให้ ออกซิเจนและอาร์กอนระเหยเพิ่มมากขึ้น เป็นผลให้ความบริสุทธิ์ของไนโตรเจนที่ได้ไม่ดี แต่ถ้าส่วนรีฟลักซ์ของหอกันความดันต่ำน้อยเกินไปจะทำให้ไม่สามารถที่จะรักษาความบริสุทธิ์ของไนโตรเจนในหอกันความดันต่ำได้ ส่วนของหอกันความดันต่ำนี้จะทำการแยกออกซิเจนเหลวบริสุทธิ์ที่ก้นหอย ไนโตรเจนบริสุทธิ์ที่ยอดหอย และออกซิเจนที่มีอาร์กอนปริมาณมากอยู่ โดยออกซิเจนเหลวจะถูกต้มให้ระเหยขึ้นไป แล้วจะถูกควบแน่นตกกลับลงมา ขณะที่อาร์กอนและไนโตรเจนระเหยขึ้นสู่ส่วนบนของหอกัน

4.3.5 หอกันอาร์กอน (C401)

องค์ประกอบที่มีอิทธิพลต่อการได้กลับมาของอาร์กอน การไหลของสายที่มีอาร์กอนจำนวนเล็กน้อยเข้าสู่หอกันความดันต่ำนั้น ตัวอาร์กอนจะถูกป้องกันการระเหยขึ้นสู่ยอดหอยโดยสายรีฟลักซ์ของไนโตรเจนเหลวซึ่งไหลลงมาจากเทอร์บบันสุด เนื่องจากไนโตรเจนเหลวมีจุดเดือดต่ำกว่าอาร์กอน ซึ่งจะเป็นการป้องกันไม่ให้อาร์กอนระเหยขึ้นสู่ด้านบนของหอกัน และการไหลของไนโตรเจนเหลวลงมาตามเทอร์บจะเป็นตัวจำกัดความเข้มข้นของอาร์กอนในสายทิ้ง ซึ่งผลที่ได้คือสายแก๊สไนโตรเจนความดันต่ำที่ยอดหอยไม่มีอาร์กอนอยู่เลย และสายทิ้งมีอาร์กอนอยู่น้อยมาก ด้วยปรากฏการณ์ดังกล่าว

มีผลทำให้อาร์กอนมีความเข้มข้นมากในช่วงระหว่างเทรย์ซูดที่หนึ่งกับสอง จึงทำการดึงเอาส่วนผสมของออกซิเจนและอาร์กอนออกมาเพื่อเข้าสู่หอกลับอาร์กอน โดยที่ออกซิเจนจะควบแน่นเป็นของเหลวตกลงที่ก้นหอ ส่วนอาร์กอนระเหยขึ้นสู่ยอดหอผ่านเข้าสู่คอนเดนเซอร์ คอนเดนเซอร์นี้จะควบแน่นแก๊สเพียงส่วนเดียวเท่านั้น ส่วนที่ยังไม่ควบแน่นจะถูกส่งเข้าสู่เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนเพื่อควบแน่นแก๊สทั้งหมด และได้อาร์กอนเหลวที่ยังไม่บริสุทธิ์ ซึ่งจะมีเปอร์เซ็นต์ของอาร์กอนอยู่ประมาณ 98.6%, ออกซิเจน 1% และไนโตรเจน 0.4%

สายป้อนและสายย้อนกลับระหว่างหอกลับความดันต่ำกับหอกลับอาร์กอน สายป้อนที่ป้อนเข้าสู่หอกลับอาร์กอนจะป้อนเข้าที่ก้นหอเหนือระดับของเหลวที่ก้นหอสายป้อนจะมีปริมาณอาร์กอน 12% ส่วนสายย้อนกลับจากหอกลับอาร์กอนมาสู่หอกลับความดันต่ำจะมีอาร์กอนอยู่ประมาณ 10% อัตราการไหลนั้นจะปล่อยให้ไหลอย่างอิสระจากหอกลับอาร์กอน สู่ออกความดันต่ำ ด้วยแรงโน้มถ่วงของโลก แต่อย่างไรก็ตามจะมีวาล์วสำหรับปิดได้เพื่อรักษาความบริสุทธิ์ของผลิตภัณฑ์ในหอกลับความดันต่ำ

การรักษาปริมาณความเข้มข้นของออกซิเจน และไนโตรเจนในสายป้อนเข้าสู่หอกลับอาร์กอน จะทำการวิเคราะห์ปริมาณออกซิเจนในสายป้อนจากหอกลับความดันต่ำ สู่ออกกลับอาร์กอน โดยจะควบคุมให้อยู่ในช่วง 88 – 93 % ถ้าความเข้มข้นออกซิเจนต่ำเกินช่วงที่กำหนดจะเป็นผลเนื่องมาจากไนโตรเจนไหลลงมาสู่ด้านล่างหอกลับความดันต่ำมากเกินไป ซึ่งเป็นผลเนื่องมาจากสายรีฟลักซ์ไนโตรเจนเหลวมากเกินไป หรือเป็นผลจากอัตราการไหลของไอขึ้นด้านบนหอไม่เพียงพอ อัตราการไหลของไอขึ้นด้านบนไม่เพียงพอเนื่องจากปริมาณแก๊สออกซิเจนในสายทั้งหมดมีมากเกินไป หรืออาจเกิดจากการดึงอัตราการไหลของสายแก๊สไนโตรเจนความดันสูงมากเกินไป แต่ถ้าปริมาณความเข้มข้นของออกซิเจนในสายป้อนสูงเกิน 93% จะทำให้ปริมาณของอาร์กอนในสาย ป้อนลดน้อยลง ทำให้ต้องเพิ่มอัตราการไหลให้มากขึ้นเพื่อปรับปริมาณอาร์กอนที่เข้าหอกลับให้มากขึ้นตาม

4.3.6 การดึงปริมาณออกซิเจนย้อนกลับให้มากที่สุด

เนื่องจากทุก ๆ 100 หน่วยของอากาศที่เข้าสู่กระบวนการผลิตนั้นจะมี ออกซิเจน 20 หน่วย ที่สามารถจะดึงออกเป็นผลิตภัณฑ์ได้ ออกซิเจนส่วนใหญ่ไม่ได้ถูกดึงกลับออกมาจากผลิตภัณฑ์ที่ออกไปบริเวณยอดหอกลับความดันต่ำ ในสายที่บริเวณยอดหอกลับความดันต่ำ ซึ่งนำไปใช้ในการปรับปรุงแอดซอบเบอร์ของ พี เอส เอ และปริมาณออกซิเจนอีกเล็กน้อยที่สูญเสียไปกับสายอาร์กอนที่ยัง

ไม่บริสุทธิ์ ดังนั้นการที่จะดึงออกซิเจนกลับมาให้ได้มากที่สุด คือทำการจำกัดปริมาณออกซิเจนที่ออกที่สายทิ้ง ถ้าปริมาณรีฟลักซ์ทั้งหมดเพิ่มมากขึ้น ซึ่งสามารถจะทำให้มีปริมาณรีฟลักซ์สำหรับหอกลับความดันต่ำมากขึ้น จะเป็นผลทำให้ปริมาณออกซิเจนในสายทิ้งลดน้อยลง และทำให้สามารถดึงปริมาณออกซิเจนกลับมาได้มากขึ้นที่บริเวณกันหอกลับความดันต่ำ สิ่งที่ดีที่สุดคือ ถ้าปริมาณรีฟลักซ์ของหอกลับความดันต่ำมากที่สุดเท่าที่เป็นไปได้ จะสามารถควมแน่นออกซิเจนออกจากสายทิ้งลงสู่กับหอกลับได้มาก

4.3.7 การดึงอาร์กอนไม่บริสุทธิ์ย้อนกลับ

สายแก๊สที่มีอาร์กอนมากที่สุดถูกดึงออกจากหอกลับความดันต่ำ เพื่อส่งเข้าหอกลับอาร์กอนกั้นแยกอาร์กอนออกมาที่ขอดหอ และที่กันหอกจะได้ของเหลวที่มีปริมาณออกซิเจนมากผสมกับอาร์กอนเพียงเล็กน้อย ซึ่งจะถูกส่งกลับเข้าสู่หอกลับความดันต่ำเพื่อดึงปริมาณออกซิเจนออก การดึงปริมาณอาร์กอนย้อนกลับนั้นคล้าย ๆ กับการดึงออกซิเจนย้อนกลับ หลักการขั้นพื้นฐานคือ พยายามลดปริมาณอาร์กอนที่จะหลุดออกไปพร้อมสายทิ้งให้น้อยที่สุด ซึ่งทำได้โดยเพิ่มปริมาณรีฟลักซ์ของหอกลับความดันต่ำให้มากที่สุดเพื่อที่จะควมแน่นอาร์กอนให้ไหลลงมาที่ส่วนล่างของหอกลับ ความจำเป็นของการรักษาความบริสุทธิ์ของออกซิเจนที่ส่วนกลางของหอกลับ คือ ถ้าปริมาณออกซิเจนที่ส่วนกลางของหอกลับความดันต่ำตกลงมาก ปริมาณของไนโตรเจนอาจจะเพิ่มมากขึ้น และสามารถเข้าสู่หอกลับอาร์กอนได้ ในหอกลับอาร์กอนไนโตรเจนจะไม่สามารถควมแน่นได้ และทำให้เกิดเวเปอร์ล็อก (Vapor Lock) ในคอนเดนเซอร์ของหอกลับอาร์กอนได้ เป็นผลทำให้หอกลับอาร์กอนไม่สามารถทำงานต่อไปได้

4.3.8 ส่วนของหอกลับที่ใช้ศึกษา

หอกลับที่นำมาศึกษานี้มี 3 หอ คือ หอกลับความดันสูง หอกลับความดันต่ำ และหอกลับอาร์กอน หอกลับความดันสูงและหอกลับความดันต่ำ จะต่อกันโดยหอกลับความดันสูงอยู่ด้านล่าง และหอกลับความดันต่ำอยู่ด้านบน จะมีอุปกรณ์แลกเปลี่ยนความร้อนตัวเดียวซึ่งใช้เป็นคอนเดนเซอร์ของหอกลับความดันสูง และเป็นรีบอยล์เลอร์ของหอกลับความดันต่ำ ส่วนหอกลับอาร์กอนจะอยู่ด้านข้างของหอกลับความดันต่ำ ซึ่งจะมีสายย้อนกลับไปมาระหว่างหอทั้งสองนี้

หอกลับความดันสูง

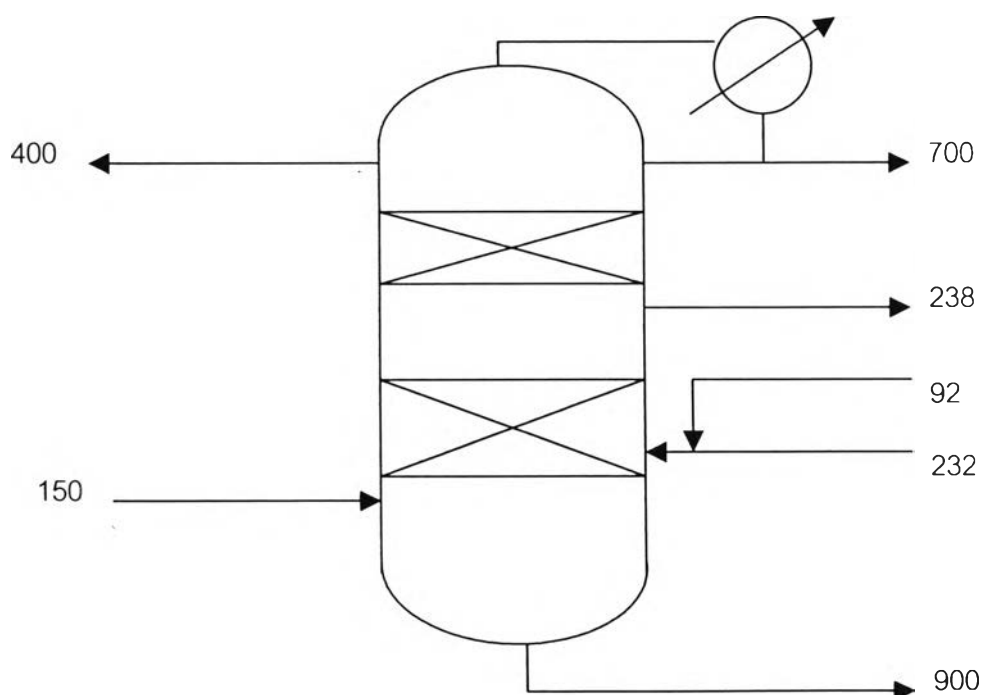
หอกลับความดันสูง มีจำนวนเทรย์ทั้งหมด 45 เทรย์ แบ่งออกเป็น 2 ชุด ชุดแรกมี 37 เทรย์ ชุดที่สองมี 8 เทรย์ มีคอนเดนเซอร์ แต่ไม่มีรีบอยล์เลอร์ มีจุดสายป้อนเข้า 2 จุด และสายผลิตภัณฑ์ 4 จุด ดังนี้

สายป้อนเข้า

1. สาย 92 เป็นอากาศเหลวที่ส่งกลับมาจาก ส่วนระเหยอาร์กอนเหลวที่ยังไม่บริสุทธิ์
2. สาย 232 จะผสมกับสาย 92 ก่อนเข้าสู่เทรย์ เป็นอากาศเหลวจาก คอมเพรสเซอร์ สเตทท์ 4
3. สาย 150 อากาศความดันสูง ส่งเข้าหอกลับความดันสูงบริเวณก้นหอ

สายผลิตภัณฑ์

1. สาย 700 ไนโตรเจนเหลวความดันสูง ส่งเข้าส่วนลดความดัน เพื่อส่งเข้ารีฟลักซ์ที่หอกลับความดันต่ำ
2. สาย 400 ไนโตรเจนเหลวความดันสูง ส่งเข้าส่วนแลกเปลี่ยนความร้อนแล้วส่งเข้าสู่ท่อส่ง ไนโตรเจนสู่โรงงานลูกค้า
3. สาย 238 ไนโตรเจนเหลวความดันสูง ส่งเข้าส่วนแลกเปลี่ยนความร้อนแล้วส่งเข้าสู่ส่วนกลางของ หอกลับความดันต่ำ
4. สาย 900 ออกซิเจนเหลวไม่บริสุทธิ์ความดันสูง ส่งเข้าส่วนแลกเปลี่ยนความร้อนแล้วส่งเข้าส่งเข้า ส่วนแลกเปลี่ยนความร้อนแล้วส่งเข้าสู่ส่วนกลางของหอกลับความดันต่ำ



รูปที่ 4.2 หอกลับความดันสูง

รูปแบบของหอกลั่นความดันสูงที่เลือกใช้จากโปรแกรมแอสเพน พลัส คือ RADFRAC เป็นหอกลั่นที่ใช้จำลองที่เป็น multistage vapor-liquid fractionation operation ซึ่งเหมาะสมกับ:

- ระบบที่มี 3 เฟส
- ระบบที่มีจุดเดือดแคบและกว้าง
- ระบบที่มีของเหลวซึ่งแสดงความเป็นอุดมคติสูง

ในโหมดออกแบบสามารถกำหนดคุณสมบัติ อัตรากาไหล ความบริสุทธิ์ หรือคุณสมบัติสายสตรีมได้ทุกตำแหน่งของหอ ซึ่งสามารถกำหนดได้ทั้งหน่วยโมลและมวล

หอกลั่นความดันสูงมีคอนเดนเซอร์ไม่มีรีบอยเลอร์ ในโปรแกรมแอสเพน พลัส จะให้ใส่ค่า $QN = 0$ แล้วตัวโปรแกรมจะทำการคำนวณค่าความร้อนของคอนเดนเซอร์

เมื่อทำการลดจำนวนเทรย์ลง 10%, 15%, 20%, 25%, และ 30% สายป้อนและสายผลิตภัณฑ์โดยรวม คอนเดนเซอร์ และรีบอยเลอร์ มีการเปลี่ยนแปลงดังนี้

เทรย์ที่ป้อนเข้าและดึงออก					
	10%	15%	20%	25%	30%
จำนวนเทรย์	41	39	37	35	33
สายป้อนเข้า 92	35	33	32	30	28
สายป้อนเข้า 232	35	33	32	30	28
สายป้อนเข้า 150	42	40	38	36	34
สายผลิตภัณฑ์ 700	รีฟลักซ์	รีฟลักซ์	รีฟลักซ์	รีฟลักซ์	รีฟลักซ์
สายผลิตภัณฑ์ 400	2	2	2	2	2
สายผลิตภัณฑ์ 238	35	33	32	30	28
สายผลิตภัณฑ์ 900	41	39	37	35	33
ความดันลดต่อเทรย์ (psi)	0.066	0.073	0.077	0.082	0.087

ตารางที่ 4.2 แสดงตำแหน่งเทรย์ที่ป้อนเข้าและดึงออกเมื่อลดจำนวนเทรย์ลงที่เปอร์เซ็นต์ต่างๆ ของหอกลั่นความดันสูง

หอกลับความดันต่ำและหอกลับอาร์กอน

รูปแบบของหอกลับที่เลือกใช้จากโปรแกรมแอสเพน พลัส คือ MULTIFRAC เป็น หอกลับที่ใช้กับหอกลับที่มีการเชื่อมต่อหลายห่อ ซึ่งสามารถกำหนดค่าดังนี้

- จำนวนหอกลับ และจำนวนสเคทในแต่ละห่อ
- จำนวนของการเชื่อมต่อระหว่างหอกลับ
- อัตราการไหลของสายเชื่อมต่อ

ซึ่งรูปแบบของหอกลับนี้มีความเหมาะสมที่จะใช้กับหอกลับแยกอากาศ

หอกลับความดันต่ำ มีรีบอยเลอร์ ไม่มีคอนเดนเซอร์ และมีจำนวนเทรย์ทั้งหมด 92 เทรย์ แบ่งออกเป็น 5 ชุด ดังนี้

ชุดที่ 1 มี	22	เทรย์
ชุดที่ 2 มี	6	เทรย์
ชุดที่ 3 มี	6	เทรย์
ชุดที่ 4 มี	18	เทรย์
ชุดที่ 5 มี	40	เทรย์

หอกลับอาร์กอนมีจำนวนเทรย์ทั้งหมด 55 เทรย์ มีชุดเดียว มีคอนเดนเซอร์ ไม่มีรีบอยเลอร์

หอกลับความดันต่ำมีสายป้อนเข้า 6 จุด และสายผลิตภัณฑ์ออก 4 จุด ดังนี้

สายป้อนเข้า

1. สาย 750 ในโตรเจนเหลวจากส่วนยอดห่อของหอกลับความดันสูงส่งมารีฟลักซ์
2. สาย 280 ในโตรเจนเหลวความดันต่ำจากสาย 238 มาจากส่วนยอดห่อของหอกลับความดันสูงส่งมารีฟลักซ์
3. สาย 950 ออกซิเจนเหลวที่ไม่บริสุทธิ์จากสาย 900 มาจากส่วนยอดห่อของหอกลับความดันสูงส่งมารีฟลักซ์
4. สาย 910 แก๊สออกซิเจนไม่บริสุทธิ์จากถังหม้อต้มซ้ำอาร์กอน ส่งมารีฟลักซ์
5. สาย 912 ออกซิเจนเหลวไม่บริสุทธิ์จากถังหม้อต้มซ้ำอาร์กอน ส่งมารีฟลักซ์
6. สาย 642 สายออกซิเจนเหลวจากก้นหอกลับอาร์กอนส่งกลับหอกลับความดันต่ำ

สายผลิตภัณฑ์

1. สาย 500 แก๊สในโตรเจนยอดห่อส่งเข้าเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อน

2. สาย 800 แก๊สทิ้งส่งเข้าสู่เครื่องแลกเปลี่ยนความร้อน แล้วส่งไปสู่ส่วนกรองอากาศ
3. สาย 600 สายผลิตภัณฑ์ออกซิเจนเหลวส่งเข้าที่โรงงานลูกค้า และเข้าสู่ถังเก็บออกซิเจน
4. สาย 640 สายแก๊สที่มีปริมาณอาร์กอนมากส่งเข้าสู่หอกลั่นอาร์กอน

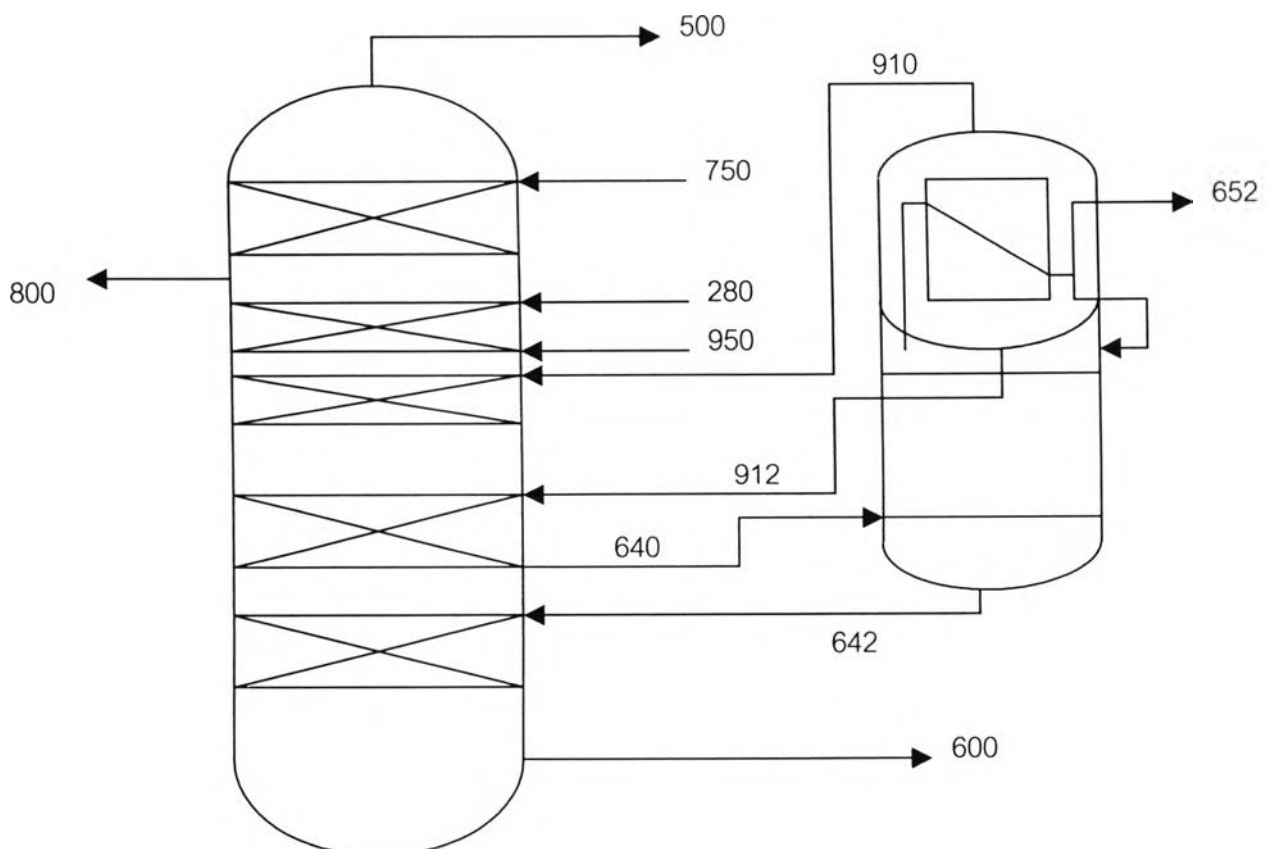
หอกลั่นอาร์กอนด้านบนของหอกลั่นจะมีหม้อต้ม้ำอยู่ซึ่งจะทำการแลกเปลี่ยนความร้อนกับคอนเดนเซอร์ จุดป้อนเข้าและดึงออกของหอกลั่นอาร์กอน และหม้อต้ม้ำ มีดังนี้

หอกลั่นอาร์กอน

1. สายป้อนเข้า 640 จากส่วนกลางของหอกลั่นความดันต่ำ ซึ่งมีปริมาณอาร์กอนสูง
2. สายผลิตภัณฑ์ 652 จากคอนเดนเซอร์ จะได้ผลิตภัณฑ์แก๊สอาร์กอนที่ยังไม่บริสุทธิ์ จะถูกส่งเข้าสู่ส่วนเพิ่มความบริสุทธิ์ของอาร์กอน
3. สายผลิตภัณฑ์ 642 จากส่วนกั้นของหอกลั่นอาร์กอนส่งกลับเข้ารีฟลักซ์ที่หอกลั่นความดันต่ำ

หม้อต้ม้ำอาร์กอน

1. สายผลิตภัณฑ์ 910 ส่งกลับเข้ารีฟลักซ์ที่หอกลั่นความดันต่ำ
2. สายผลิตภัณฑ์ 912 ส่งกลับเข้ารีฟลักซ์ที่หอกลั่นความดันต่ำ



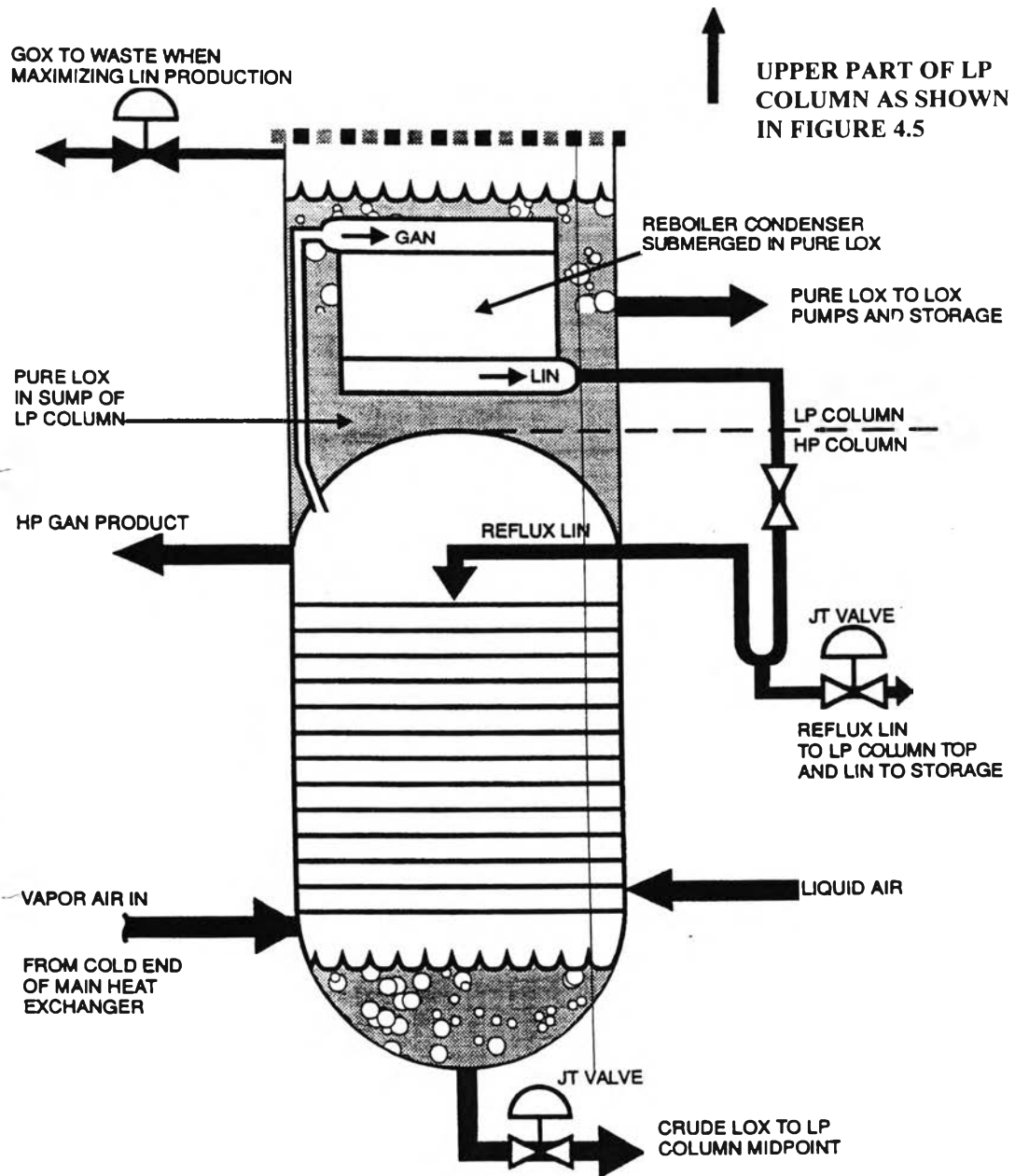
รูปที่ 4.3 หอกลั่นความดันต่ำ และหอกลั่นอาร์กอน

รูปแบบของหอกลับที่เลือกใช้สำหรับหอกลับความดันต่ำกับหอกลับอาร์กอนคือ MULTIFRAC เนื่องจากเป็นรูปแบบหอกลับที่มี 2 หอ ซึ่งมีส่วนไหลย้อนกลับไปมาระหว่างหอทั้ง 2 และทำการแยกริบอยล์เลอร์ ออกมาเป็นอีกส่วนหนึ่ง ค่าความร้อนของริบอยล์เลอร์ของหอกลับความดันต่ำ จะถูกกำหนดโดย ค่าความร้อนที่ได้จากคอนเดนเซอร์ของหอกลับความร้อนสูง เนื่องจากความร้อนที่ได้ ออกมาจากคอนเดนเซอร์จะใช้เป็นริบอยล์เลอร์ต้มของเหลวที่กั้นหอกความดันต่ำ ส่วนของหอ กลั่น อาร์กอนให้กำหนดค่า $QN = 0$ โปรแกรมจะคำนวณค่าความร้อนของคอนเดนเซอร์โดยคิดว่าไม่มีริบอยล์เลอร์อยู่

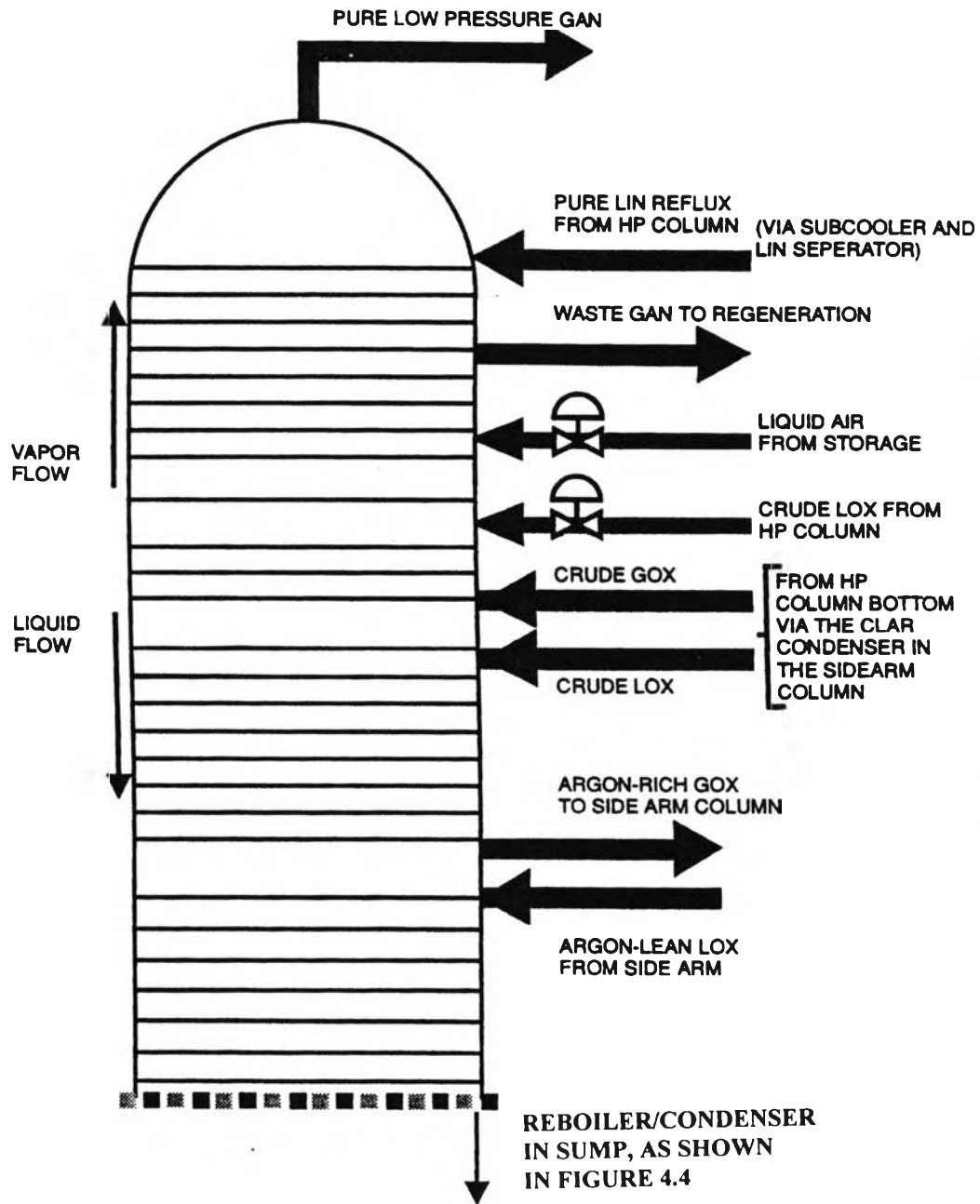
เมื่อทำการลดจำนวนเทรย์ลง 10%, 15%, 20%, 25% และ 30% สายป้อนและสายผลิตภัณฑ์มีการเปลี่ยนแปลงดังนี้

เทรย์ที่ป้อนเข้าและดึงออก					
	10%	15%	20%	25%	30%
หอกลับความดันต่ำ จำนวนเทรย์	83	78	73	68	63
สายป้อนเข้า 750	1	1	1	1	1
สายป้อนเข้า 280	21	20	19	18	17
สายป้อนเข้า 950	25	24	23	22	21
สายป้อนเข้า 910	31	29	27	25	23
สายป้อนเข้า 912	32	30	28	26	24
สายป้อนเข้า 642	48	45	42	39	36
สายผลิตภัณฑ์ 500	คิสทิลเลต	คิสทิลเลต	คิสทิลเลต	คิสทิลเลต	คิสทิลเลต
สายผลิตภัณฑ์ 800	21	20	19	18	17
สายผลิตภัณฑ์ 640	48	45	42	39	36
สายผลิตภัณฑ์ 600	83	78	73	68	63
ความดันลดต่อเทรย์ หอกลับความดันต่ำ(psi)	0.10	0.105	0.11	0.12	0.128
ความดันลดต่อเทรย์ หอกลับอาร์กอน(psi)	0.074	0.082	0.087	0.093	0.098

ตารางที่ 4.3 แสดงตำแหน่งเทรย์ที่ป้อนเข้าและดึงออกเมื่อลดจำนวนเทรย์ลงที่เปอร์เซ็นต์ต่าง ๆ ของหอกลับความดันต่ำ และหอกลับอาร์กอน



รูปที่ 4.4 รายละเอียดหอกันความดันสูง



รูปที่ 4.5 รายละเอียดของหอกลั่นความดันต่ำ

4.3.9 การเลือกรูปแบบที่จะมาใช้ทำแบบจำลอง

หลังจากทำการปรับเปลี่ยนจำนวนเทรย์ที่เปอร์เซ็นต์ต่าง ๆ แล้ว จะทำการตรวจสอบว่าจะใช้จำนวนเทรย์ที่เปอร์เซ็นต์ใดมาทำแบบจำลองจริง โดยใช้ค่าความผิดพลาดยกกำลังสอง (Least Square) ซึ่งจะใช้ข้อมูลเปรียบเทียบ คือ อุณหภูมิ ความดัน อัตราการไหล เอนทาลปี สัดส่วนโมลของไนโตรเจน ออกซิเจน และอาร์กอน โดยที่จะปรับน้ำหนักลงไปที่เอนทาลปีน้อยที่สุด ต่อมาคือ อุณหภูมิ ความดัน อัตราการไหล และสัดส่วนโมลของแก๊สแต่ละตัวมีน้ำหนักมากที่สุด แล้วทำการเลือกผลที่ทำให้ค่าความผิดพลาดยกกำลังสองมีค่าน้อยที่สุด มาใช้ทำแบบจำลอง

$$f_1 = \sum_{i=1}^n W_i \varepsilon_i^2, \quad Y_{design_i} - Y_{simulate_i} = \varepsilon_i$$

4.4 การต่อหอกลับ

ทำการต่อสายต่าง ๆ จากหอกลับความสูง หอกลับความดันต่ำ และหอกลับอาร์กอน เข้าด้วยกันตาม P&ID Diagram ซึ่งจะใช้อุปกรณ์อื่น ๆ อีก เช่น อุปกรณ์แลกเปลี่ยนความร้อน อุปกรณ์แยกเฟส อุปกรณ์ผสม และ วาล์ว เป็นต้น โดยการเลือกอุปกรณ์ต่างๆ จากในโปรแกรมแอสเพน พลัส เมื่อต่อเรียบร้อยแล้วใส่ค่าสถานะของหอกลับทั้งสามมาจากสถานะของหอกลับที่เลือกไว้ แล้วทำการเปรียบเทียบค่าที่ได้กับข้อมูลออกแบบ

ทำการเก็บข้อมูลจริงจากโรงงานในช่วงที่ดำเนินงานปกติ แล้วนำค่าที่ได้มาเฉลี่ย ใช้ค่าที่ได้นำไปป้อนเข้าที่แบบจำลองกระบวนการ แล้วตรวจสอบผลที่ได้กับข้อมูลจริงจากโรงงาน เพื่อยืนยันความถูกต้องของแบบจำลองกระบวนการ

4.5 การออปติไมเซชัน

ทำการออปติไมเซชันของแก๊ส 3 ชนิด คือ ไนโตรเจน ออกซิเจน และอาร์กอน เนื่องจากถ้าเราสามารถปรับปรุงความบริสุทธิ์ของแก๊สได้ จะสามารถเพิ่มความน่าเชื่อถือของผลิตภัณฑ์ต่อลูกค้าได้ดียิ่งขึ้น

การออปติไมเซชันจะแบ่งออกเป็น 3 กรณี

1. ออปติไมเซชันของแก๊สไนโตรเจนที่ขุดหอกลับความดันสูง สาเหตุที่ทำการออปติไมเซชันแก๊สไนโตรเจนนี้ เนื่องจากเป็นสายผลิตภัณฑ์ที่จะส่งไปยังท่อที่ต่อเข้ากับโรงงานลูกค้า ถ้าสามารถเพิ่มความบริสุทธิ์ของสายไนโตรเจนนี้ได้ โดยไม่กระทบต่อส่วนอื่นของหอกลับ ก็จะสามารถเพิ่มความเชื่อมั่นของผลิตภัณฑ์ต่อลูกค้าได้ดียิ่งขึ้น ซึ่งทำได้โดยปรับเปลี่ยนอัตราการไหลของการรีฟลักซ์ ถ้าปริมาณรีฟลักซ์มากขึ้นความบริสุทธิ์ของไนโตรเจนจะมากขึ้น แต่มีข้อจำกัดคือปริมาณอัตราการไหลของสายที่ส่งไปยังหอกลับความดันต่ำ ต้องเพียงพอที่จะรักษาความบริสุทธิ์ของแก๊สออกซิเจนที่กั้นหอกลับความดันต่ำได้
2. ออปติไมเซชันของออกซิเจนเหลวที่กั้นหอกความดันต่ำ สาเหตุที่ทำการออปติไมเซชันออกซิเจนเหลวนี้ เนื่องจากเป็นส่วนของผลิตภัณฑ์ที่จะส่งต่อไปยังถังเก็บออกซิเจนเหลวเพื่อส่งต่อไปยังลูกค้า ซึ่งสามารถทำได้โดยปรับเปลี่ยนอัตราการไหลของสาย 750 ที่เข้ามาที่ขุดหอก ถ้าเข้ามามากก็จะยังสามารถควบคุมเอาออกซิเจนลงสู่ส่วนล่างของหอกลับได้มากขึ้น ถ้ามากเกินไปความบริสุทธิ์ของออกซิเจนจะลดลง แต่ข้อจำกัดคือ ต้องรักษาความบริสุทธิ์ของแก๊สไนโตรเจนที่ขุดหอกลับความดันสูงไว้ให้ได้
3. ออปติไมเซชันของอาร์กอน โดยอาร์กอนสายนี้จะถูกส่งเข้าสู่ส่วนเพิ่มความบริสุทธิ์ของอาร์กอน ถ้าเราสามารถเพิ่มความบริสุทธิ์ของอาร์กอนส่วนนี้ได้ เมื่อส่งเข้าสู่ส่วนเพิ่มความบริสุทธิ์แล้ว ก็จะสามารถยังเพิ่มความบริสุทธิ์ของอาร์กอนได้มากยิ่งขึ้น ซึ่งทำได้โดยปรับเปลี่ยนอัตราการไหลของสาย 750 ที่เข้ามาที่ขุดหอก ถ้ายิ่งมากก็จะสามารถควบคุมเอาอาร์กอนลงไปสู่ส่วนล่างของหอกลับได้มากขึ้น สายที่ดึงไปสู่หอกลับอาร์กอน จะยังมีปริมาณอาร์กอนมาก ก็จะสามารถกลับได้อาร์กอนที่มีความบริสุทธิ์เพิ่มมากขึ้น แต่ข้อจำกัดคือต้องรักษาความบริสุทธิ์ของแก๊สไนโตรเจนที่ขุดหอกลับความดันสูงไว้ให้ได้