



บทที่ 6

สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง

6.1 สมมติฐาน

งานวิจัยนี้อยู่บนสมมติฐานที่ว่า

1. ไวนิลอะซิเตทจะถ่ายเทจากเฟสน้ำไปสู่ก๊าซเฟสตลอดทางขณะที่สารละลายไหลผ่านหอ ดังนั้นอัตราการไหลของสารละลายความเข้มข้นของไวนิลอะซิเตทจะเปลี่ยนแปลงตลอดความยาวหอ ซึ่งจะยังผลให้สัมประสิทธิ์การถ่ายเทมวลเปลี่ยนแปลงไปตามความยาวของหอ นั่นคือมีรูปแบบการไหลแบบในท่อ (PLUG FLOW)
2. ภาวะของหอไม่เปลี่ยนแปลงตามเวลาหรือสถานะคงตัว
3. ไม่มีปฏิกิริยาเคมีเกิดขึ้นระหว่างที่มีการถ่ายเทมวล

6.2.1 อิทธิพลของอัตราส่วนอากาศต่อของเหลวต่อการถ่ายเทมวลสาร

จากภาพที่ 5-1 พบว่า สัดส่วนอัตราการไหลของอากาศต่อของเหลวมีอิทธิพลต่อการถ่ายเทมวลสาร และประสิทธิภาพของหอ โดยเป็นสัดส่วนกันในทางสัมพัทธ์กันดังสมการ

$\eta = 3.3 + 40.3 (G/L) - 15.5 (G/L)^2$ ในช่วง $G/L = 100$ ถึง 400 จากการทดลอง (ที่ 4.6.4) พบว่า อัตราการป้อนน้ำแปรผกผันกับประสิทธิภาพของหอ นั่นคือเมื่อมีปริมาณการป้อนน้ำในสัดส่วนที่มากขึ้น ทำให้ประสิทธิภาพของหอต่ำลง (ตารางที่ 5.4.2 - 5.4.3) และพบว่าอัตราการป้อนอากาศมีผลต่อการถ่ายเทมวลสารในหอ กล่าวคือ เมื่อป้อนอากาศปริมาณที่มากขึ้นจะทำให้ประสิทธิภาพของหอและการถ่ายเทมวลสารภายในหอสูงขึ้น ดังตารางที่ 5.4.5 ซึ่งสอดคล้องกับผลงานวิจัยของ นายพอล วี โรเบอร์ต และคณะ⁽³¹⁾

6.2.2 อิทธิพลของอุณหภูมิอากาศที่ป้อนเข้าหอต่อประสิทธิภาพของหอ

จากการเปรียบเทียบตารางที่ 5.4.5 กับตารางที่ 5.5.3 พบว่าที่อัตราการป้อนอากาศเท่ากับ 550 ลิตรต่อนาที อุณหภูมิป้อนอากาศเท่ากับ 73 °C ไม่มีผลต่อประสิทธิภาพหอ นัก ในขณะที่อัตราป้อนอากาศ 770 ลิตรต่อนาที อุณหภูมิอากาศป้อนเท่ากับ 82 °C จะมีผลทำให้ประสิทธิภาพของหอสูงขึ้น 25-50 %

6.2.3 อิทธิพลของอุณหภูมิสารละลายที่ป้อนเข้าห่อต่อประสิทธิภาพของห่อ

จากการเปรียบเทียบตารางที่ 5.6.4 พบว่าที่อัตราการป้อนสารละลายที่อุณหภูมิ 34 °C ประสิทธิภาพของห่อเมื่อเทียบกับที่อุณหภูมิป้อนสารละลายปกติไม่มีความแตกต่างกัน หรืออาจกล่าวได้ว่าไม่มีอิทธิพลต่อการถ่ายเทมวลสารในห่อ เมื่อป้อนสารละลายที่อุณหภูมิ 54 - 63 °C พบว่าที่ความเร็วการไหลของอากาศ 550 ลิตรต่อนาที ให้ผลใกล้เคียงหรือเท่ากับเมื่อป้อนอากาศร้อนเท่ากับ 83 °C ด้วยอัตราป้อน 770 ลิตร/นาที หรือทำให้ประสิทธิภาพของห่อมากกว่าเมื่อป้อนสารละลายด้วยอุณหภูมิปกติ 25 - 50% แต่เมื่อป้อนสารละลายด้วยอุณหภูมิ 54 - 63 °C ที่อัตราป้อนอากาศ 770 ลิตรต่อนาทีพบว่า ประสิทธิภาพของห่อสูงกว่าเมื่อป้อนอากาศและสารละลายด้วยอุณหภูมิปกติถึง 70 - 80% และสูงกว่าเมื่อป้อนอากาศร้อนที่อุณหภูมิ 83 °C ด้วยอัตราป้อนเดียวกันถึง 45 - 60%

6.2.4 ผลของการป้อนของเหลวและอากาศด้วยความร้อน

เมื่อทำการเปรียบเทียบตารางที่ 5.6.4 กับตารางที่ 5.7.3 พบว่าในยาอัตราส่วนป้อนอากาศต่อของเหลวช่วงสูงจะให้ผลที่ใกล้เคียงกันโดยที่การป้อนทั้งสารละลายและอากาศด้วยอุณหภูมิสูงจะมีประสิทธิภาพห่อที่สูงกว่าเมื่อป้อนสารละลายเข้าห่อด้วยความร้อนเพียงอย่างเดียว 5 - 10% ในขณะที่ช่วงอัตราการป้อนอากาศต่อสารละลายต่ำ ๆ จะพบว่าประสิทธิภาพของห่อที่การป้อนของเหลวและอากาศด้วยความร้อนจะสูงกว่า 15 - 25% นั่นคือโดยภาพรวมการป้อนอากาศและสารละลายด้วยความร้อนที่อุณหภูมิ 54 - 63 °C จะทำให้ประสิทธิภาพสูงขึ้นจากเมื่อป้อนที่สภาวะปกติถึง 75 - 80%

เมื่อพิจารณาแรงดันไอของน้ำที่ 20 °C พบว่าเท่ากับ 15.7 มม.ปรอท ขณะที่อุณหภูมิเดียวกันของไวนิลอะซิเตทมีแรงดันไอเท่ากับ 92.0 มม.ปรอท ซึ่งมากกว่าน้ำ ประมาณ 5 เท่า นั่นคือเมื่อป้อนสารละลายด้วยความร้อน พลังงานความร้อนจะถูกใช้ในการแยกไวนิลอะซิเตทออกจากน้ำมากกว่าที่จะแยกน้ำหรือใช้ในการระเหยน้ำโดยประมาณ 5 เท่า นั่นหมายถึงไวนิลอะซิเตทแยกออกจากน้ำได้ดีเมื่อได้รับการกระตุ้นด้วย พลังงานความร้อนก่อนเข้าห่อ พบว่าแม้จะป้อนอากาศด้วยอุณหภูมิที่สูงกว่าและไม่ได้ให้ผลที่คืนต่อการแยกไวนิลอะซิเตทออกจากน้ำ ทั้งนี้เพราะความดันลุดที่เกิดขึ้นในห่อสูงมากปริมาตรการไหลของอากาศอาจจะยังน้อยเกินไป และประสิทธิภาพของแพคเกจต่ำมาก

6.2.5 อิทธิพลของความสูงของแพคกิ้งต่อการถ่ายเทมวลสาร

จากการเปรียบเทียบ 3 กราฟที่เป็นเส้นประสิทธิภาพของหอสำหรับที่ความสูงต่าง ๆ ในภาพที่ 5-5 พบว่า ความสูงของหอมีผลต่อการถ่ายเทมวลสารในหอน้อยมาก จากตารางที่ 5.8.5 แสดงให้เห็นว่าความสูงของแพคกิ้งมีอิทธิพลต่อค่าสัมประสิทธิ์การถ่ายเทมวลน้อยมาก ประมาณได้ว่าค่า K_a และค่าประสิทธิภาพของหอไม่น่าจะขึ้นอยู่กับความสูงของแพคกิ้งในหอ หรือความสูงของหอไม่น่าจะมีอิทธิพลต่อประสิทธิภาพของหอนัก หรือมีผลเพียงเล็กน้อย ซึ่งสอดคล้องกับผลงานวิจัยของนายพอล วี โรเบอร์ต และคณะ ซึ่งทำการทดลองในสารกลุ่มที่สามารถระเหยได้ง่าย นั่นคือไวนิลอะซิเตทสามารถแยกออกจากน้ำได้ด้วยคุณสมบัติทางกายภาพของตัวมันเอง

6.2.6 การป้อนสารที่ความเข้มข้น 1,000 PPM

พบว่าเมื่อทดลองป้อนไวนิลอะซิเตทในน้ำด้วยความเข้มข้น 1,000 PPM ทำให้ได้หอที่สามารถแยกเอาสารเจือปนนี้ออกได้หมดจด หอมีประสิทธิภาพสูงสุด ประมาณได้ว่าหอนี้หรือการแยกสารด้วยแอร์สตริปปีง เหมาะกับการแยกสารที่ความเข้มข้นต่ำ กล่าวคือ $0.1\% + 0.05\%$ มากกว่าที่จะมาประยุกต์ใช้กับการแยกสารขนาด 3,000 PPM หรือกระทำการแยกที่ 3,000 PPM โดยการทำหอดต่ออนุกรม 3 หอ ก็จะได้คุณสมบัติของน้ำที่มีคุณภาพตามที่ต้องการ

6.2.7 เปรียบเทียบ สมการเมอร์เคิล (Merkel) กับสมการการออกแบบหอแยกสตริปปีง

สมการเมอร์เคิล เป็นสมการที่ใช้ในการออกแบบหูลึงทาวเวอร์ (Cooling Tower) แบบหอแพค โดยมีสมการคือ

$$\frac{K_a V}{L} = \int_{T_2}^{T_1} \frac{dT}{h' - h}$$

เมื่อเปรียบเทียบกับสมการที่ 9 ซึ่งเป็นสมการการออกแบบหอแยกสารแบบแพคด้วยแอร์สตริปปีง พบว่าเทอมทางด้านซ้ายมือมีความคล้ายคลึงกัน กล่าวคือ เป็นสมการการออกแบบหอแพคซึ่งกล่าวถึงพื้นที่สัมผัสที่มีประสิทธิภาพต่อการถ่ายเทมวลสารหรือถ่ายเทความร้อน ในขณะที่เทอมทางด้านขวามือของสมการเมอร์เคิลเป็นเทอมการถ่ายเทความร้อน จากน้ำออกสู่อากาศโดยที่น้ำบางส่วนจะระเหยกลายเป็นไอ (Latent Heat) แต่ในขณะที่เทอมทางด้านซ้ายมือของสมการการออกแบบหอแพคสำหรับแอร์สตริปปีง จะเป็นเทอมของการถ่ายเทมวลสารออกจาก

ของเหลวที่ป้อนของเหลวเป็นการอินทิเกรตปริมาณของเหลวที่ออกจากหอตลอดความสูงของหอ

6.3 วิจารณ์การทดลอง

อุปกรณ์เครื่องใช้ในการทดลอง

1. เครื่องทำน้ำร้อน ผู้วิจัยได้ใช้อุปกรณ์ทำความร้อนแบบเผาร้อนขนาด 5,000 วัตต์ ซึ่งต้องใช้การเปิดสวิตช์ความร้อนอัตโนมัติ ด้วยแรงดันน้ำที่มากพอ ทำให้ปั้มน้ำสูญเสียพลังงานเป็นอย่างมาก (Head loss) ทำให้ช่วงย่านอัตราการไหลของน้ำจึงอยู่ในย่านที่แคบ
2. ปั้มน้ำ ผู้วิจัยได้ใช้ปั้มน้ำชนิดลูกสูบ ซึ่งส่งน้ำได้อย่างไม่ต่อเนื่อง และเรียบเท่าที่ควรจึงต้องมีการนำค่าเฉลี่ยอัตราการไหลของน้ำ ซึ่งอาจทำให้ค่าอัตราการไหลของน้ำคลาดเคลื่อนได้
 3. พัดลมส่งอากาศและหม้อทำความร้อน อุปกรณ์ที่ผู้วิจัยนำมาประยุกต์ใช้เป็นอุปกรณ์เป่าผม ซึ่งมีข้อจำกัดมากในการควบคุมแปรผัน อัตราการไหลของอากาศ อุณหภูมิของอากาศ รวมถึงการติดตั้งก็มีอุปสรรคบ้าง ซึ่งทำให้การวิจัยนี้จึงไม่ค่อยจะมีความหลากหลายในปริมาณอากาศที่ป้อนเท่าที่ควร
 4. หอแพคกิ้ง ผู้วิจัยมีความจำกัดในเรื่องขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางท่อ และความยาวของท่อที่อยู่ภายใต้สภาวะตลาดที่มีจำหน่าย และสะดวกต่อการใช้งานจึงมีความจำกัดในการแปรผันการใช้ความสูงของแพคกิ้งที่หลากหลายพอ
 5. การวัดการดูดกลืนแสงยูวี หลังทำการทดลอง 1 คืน ผู้ทำวิจัยจึงรวบรวมไปทำการวิเคราะห์สารที่บริษัท ไทยพลาสติกและเคมีภัณฑ์ จำกัด (มหาชน) จึงอาจจะมี ความคลาดเคลื่อนไปได้บ้างเล็กน้อย เนื่องจากการกลายเป็นไอของไวโนลอะซิเตทบางส่วนภายในภาชนะเก็บสารตัวอย่าง ซึ่งได้มีการปิดผนึกไว้แล้วเป็นอย่างดี
 6. แพคกิ้ง มีขนาดความยาวไม่เท่ากับความกว้าง ซึ่งขัดกับข้อเสนอแนะของผู้เชี่ยวชาญโดยทั่วไป และจากตารางที่ 3.2 พบว่าวัสดุที่ใช้ทำแรสซิคริงไม่ควรทำจากพลาสติก ซึ่งอาจเป็นเหตุทำให้ประสิทธิภาพของหอตกลงไปได้อย่างมาก

6.4 ข้อเสนอแนะ

จากการทดลองเพื่อศึกษาหาปัจจัยต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องในการแยกไวโนลอะซิเตทออกจากน้ำ พบว่าปัจจัยต่าง ๆ ดังต่อไปนี้ควรได้รับการพิจารณาเพื่อปรับปรุงประสิทธิภาพของหอให้มากขึ้น

1. ปรับค่าอัตราส่วนอากาศต่อน้ำโดยปริมาตร ให้สูงขึ้นกว่าที่ทำวิจัยจนถึงจุดที่เหมาะสม โดยคำนึงถึงการหลุดกระเด็นของแพคกิ้งเหนื่อหอ
2. วัสดุแพคกิ้ง ควรทำจากเซรามิก หรืออื่น ๆ ที่แนะนำโดยผู้เชี่ยวชาญ หรืออาจจะพิจารณาจากตารางที่ 3.2 โดยให้มีขนาดที่ได้มาตรฐาน
3. ให้ศึกษาอุณหภูมิของอากาศขาเข้า โดยสัมพันธ์กับความเร็วของการไหล เพื่อจะช่วยให้หอมีประสิทธิภาพที่สูงขึ้น
4. ควรมีการอุ่นสารละลาย หรือกรณีที่สารละลายออกจากกระบวนการผลิตมีความร้อน อยู่ก็ควรให้ผ่านหอนี้ได้เลย
5. ควรมีการปรับให้ความเข้มข้นของของเหลวขาเข้าให้เหมาะสมกับสมรรถนะของหอ หรือออกแบบหอให้ตอบสนองต่อความต้องการในการกำจัดสารเจือปนนี้