

## วิจารณ์ผลการทดลอง

### 5.1 ผลของวัตถุคุบที่ใช้ในการหมักน้ำส้มสายชู

วัตถุคุบที่ใช้ในการทดลองมี 3 ชนิดคือ ไวน์ลับป่าครัวร้อยละ 25 โดยปริมาตร ผสมกับสารละลายເອການອลเจือจากร้อยละ 75 โดยปริมาตร ไวน์อ้อยร้อยละ 25 โดยปริมาตร ผสมกับสารละลายເອການອลเจือจากร้อยละ 75 โดยปริมาตร และไวน์ลับป่าครัวร้อยละ 100 โดยปริมาตร ผิจารณาจากรูปที่ 4.1 จะเห็นได้ว่า อัตราการเกิดกรดอะซิติกที่ได้แตกต่างกันน้อยกว่าร้อยละ 5 ดังนั้นการเลือกใช้วัตถุคุบที่มีล่วงผลลัพธ์เป็นไวน์ลับป่าครัวร้อยละ 25 โดยปริมาตร ผสมกับสารละลายເອການອลเจือจากร้อยละ 75 โดยปริมาตร และไวน์อ้อยร้อยละ 25 โดยปริมาตรผสมกับสารละลายເອການອลเจือจากร้อยละ 75 โดยปริมาตร เป็นวัตถุคุบในการทดลองต่อ ๆ ไปจึงไม่มีผลต่ออัตราการผลิตกรดอะซิติกมากนัก ทั้งยังเป็นการลดเวลาและค่าใช้จ่ายในการเตรียมวัตถุคุบอีกด้วย

### 5.2 ผลของท่อทางออกของอากาศ

ท่อทางออกของอากาศที่เหมาะสมพิจารณาจากอัตราเร็วของการเกิดกรดอะซิติก จากผลการทดลองในรูปที่ 4.6, 4.7 และ 4.8 พบว่า ท่อทางการไหลเข้าของน้ำมักและอัตราการให้อากาศค่าเดียวกัน อัตราเร็วของการเกิดกรดอะซิติกเมื่อใช้ท่อทางออกของอากาศทึ่งลีทางจะมากกว่า เมื่อใช้ท่อทางออกของอากาศเพียงทางเดียว การที่เป็นเช่นนี้เนื่องจากว่า การหมักกรดอะซิติกโดยใช้ท่อทางออกของอากาศอันบนสุดเพียงทางเดียวหนึ่น ความสูงของคอลัมน์ที่ให้น้ำมักและอากาศไหลผ่านมากกว่า จึงทำให้เกิดความดันลดภายในคอลัมน์มากกว่าตั้งสมการ (10)

$$\Delta P/h = (10) \frac{\phi_L / \rho_L}{G^2 / \rho_a}$$

เมื่อความดันลดภายในคอลัมน์เกิดขึ้นมากจึงทำให้การไหลของอากาศและน้ำมักผ่านคอลัมน์เป็นไปด้วยความลำบาก ดังนั้นแทนที่อากาศและน้ำมักจะไหลผ่านแพคเบดอย่างทั่วถึง ก็อาจจะเปลี่ยนเป็นรวมตัวกันเป็นกระแลสไกท์ชีน (channeling) (10) เพื่อให้มีแรงดันมากพอที่จะไหลผ่านแพคเบดໄไปได้ หรือไม่ก็ถูกน้ำมักตันให้ลังไปในถังเก็บน้ำมัก และออกจากถังเก็บที่

ช่องทางของถังเก็บ เมื่อเป็นเช่นนี้จะทำให้พื้นที่ในการสัมผัสนั้นห้ามกัดและอากาศคล่อง อัตราเร็วของการเกิดกรดอะซิติกจะลดลงตามไปด้วย ส่วนในกรณีของการใช้ห้องออกซิเจน อากาศทึบสีทาง จะทำให้ความสูงของคอลัมน์ที่อากาศและน้ำห้ามกัดต้องไหหล่อแล้วลดลงถึง 4 เท่า ความดันลดที่เกิดขึ้นภายในคอลัมน์จะน้อยกว่า การหักจังเร็วกว่า

### 5.3 ผลของอัตราการไหหล่อของน้ำห้ามกัดและอัตราการให้อากาศ

#### 5.3.1 ผลของอัตราการไหหล่อของน้ำห้ามกัด

ในการศึกษาอิทธิพลของอัตราการไหหล่อของน้ำห้ามกัด โดยพิจารณาอัตราเร็วของการเกิดกรดอะซิติกเมื่อใช้อัตราการไหหล่อของน้ำห้ามกัดต่าง ๆ กันคือ 50, 60 และ 72 ลิตรต่อนาที และใช้อัตราการให้อากาศคงที่เท่ากับ 1.6 ลิตรต่อนาที พบว่า อัตราเร็วของการเกิดกรดอะซิติกเมื่อใช้อัตราการไหหล่อของน้ำห้ามกัด 72 ลิตรต่อนาที จะมากกว่าเมื่อใช้อัตราการไหหล่อของน้ำห้ามกัด 60 และ 50 ลิตรต่อนาทีตามลำดับ ดังแสดงในรูปที่ 4.10 การที่เป็นเช่นนี้เนื่องจากว่า เมื่อใช้อัตราการไหหล่อของน้ำห้ามกัดมากขึ้น จะทำให้มีการถ่ายเทมวลของออกซิเจนเข้าไปในน้ำห้ามกัดมากขึ้นตามสมการ (10)

$$k_L d_L / D_L = 2.51 (d_L^L / \mu_L)^{0.45} S_{CO_2}^{0.5}$$

ในการศึกษาถึงอิทธิพลของอัตราการไหหล่อของน้ำห้ามกัด นอกจากจะทำให้อัตราการให้อากาศ 1.6 ลิตรต่อนาทีแล้ว ยังได้ทำให้อัตราการให้อากาศ 3.2, 4.8 และ 6.4 ลิตรต่อนาที ด้วยดังแสดงผลการทดลองในรูปที่ 4.11, 4.12 และ 4.13 พบว่าได้ผลการทดลองที่น่าพอใจ เมื่อใช้อัตราการให้อากาศ 1.6 ลิตรต่อนาที

ดังนั้นอัตราการไหหล่อของน้ำห้ามกัดเหมาะสมคือ 72 ลิตรต่อนาที

#### 5.3.2 ผลของอัตราการให้อากาศ

จากการศึกษาการให้อากาศ 2 แบบคือ แบบแรกทำการเพิ่มอัตราการให้อากาศทีละ 1.6 ลิตรต่อนาที โดยใช้หัวกรรไจอากาศไม่ซึ้กันดังแสดงในหัวขอ 3.5.3 และ 3.5.5 ก พบว่า เมื่อเพิ่มอัตราการให้อากาศรวมจาก 1.6 ลิตรต่อนาที ไปเป็น 3.2, 4.8, 6.4 และ 8.0 ลิตรต่อนาที อัตราการเกิดกรดอะซิติกยังคงเพิ่มตามการเพิ่มของอัตราการให้อากาศ แต่เมื่อเพิ่มอัตราการให้อากาศรวมเป็น 9.6 ลิตรต่อนาที จะทำให้อัตราการเกิดกรด

จะใช้ทิคอลดลงดังแสดงในรูปที่ 4.9 และ 4.14 แสดงว่าสภาวะของการให้อากาศค่า้น้ำมากเกินไป จึงทำให้อากาศและน้ำมักไหหลวณทางกันแบบแยกเป็นกระแส (channeling) (10) ดังนี้จึงทำให้อัตราเร็วของการเกิดการระเหยทิคอลดลง และนอกจากนี้ยังพบว่า การเพิ่มอัตราการให้อากาศอีก 1.6 ลิตรต่อนาที จากอัตราการให้อากาศรวม 8.0 ลิตรต่อนาที ไปเป็น 9.6 ลิตรต่อนาที โดยใช้วัสดุกระจายอากาศในคอลัมน์ที่ 1 จะให้อัตราเร็วของการเกิดการระเหยมากกว่าการใช้วัสดุกระจายอากาศในคอลัมน์อื่น ๆ ที่เป็นเช่นนี้อธิบายได้ว่า หัวกระจายอากาศในคอลัมน์ที่ 3.4 และ 5 เป็นแบบกลม มีขนาดเล็กคุณภาพกลางประมาณ 4 เซนติเมตร ซึ่งจะมีค่าเพียง  $1/5$  เท่าของขนาดเล็กคุณภาพกลางของคอลัมน์เท่านั้น ดังนั้น ผู้ที่หน้าตัดของการไหลของอากาศชั้นไปในแพคเบดจะน้อย เมื่อกำกับการทดลองโดยใช้อัตราการให้อากาศสูง ๆ โอกาสที่อากาศจะไหลผ่านแพคเบดแบบ channeling จึงเกิดได้ง่าย อัตราเร็วของการเกิดการระเหยทิคอล์ฟจะน้อยลง ส่วนหัวกระจายอากาศในคอลัมน์ที่ 1 นั้น เนื่องจากเป็นหัวกระจายอากาศรูปวงแหวนอยู่ใต้ฐานรองรับแพคเบด จึงทำให้การไหลของอากาศผ่านชั้นไปตามแพคเบดได้ล้มเหลวกว่า ทำให้อัตราเร็วของการเกิดการระเหยทิคอล์ฟมากกว่า ดังนี้เมื่อกำกับการทดลองโดยเปลี่ยนวิธีการให้อากาศเป็นแบบที่ 2 ซึ่งการเพิ่มอัตราการให้อากาศทำโดยเพิ่มในหัวกระจายอากาศในคอลัมน์ที่ 1 ก่อน เมื่อเพิ่มจนไม่ทำให้อัตราเร็วของการเกิดการระเหยทิคอล์ฟเพิ่มขึ้นแล้วจึงค่อยเพิ่มในหัวกระจายอากาศที่อยู่ในชั้นบน ๆ ต่อไป ดังแสดงในหัวข้อ 3.5.5 ฯ. จึงทำให้อัตราเร็วของการเกิดการระเหยทิคอล์ฟสูงสุดของการให้อากาศแบบที่ 2 มากกว่าอัตราเร็วของการเกิดการระเหยทิคอล์ฟสูงสุดของการให้อากาศแบบที่ 1 และใช้อัตราการให้อากาศรวมเพียง 4.8 ลิตรต่อนาที โดยแบ่งให้ในหัวกระจายอากาศในคอลัมน์ที่ 1 และ 3 เท่ากัน 3.2 และ 1.6 ลิตรต่อนาที ตามลำดับ ดังแสดงผลการทดลองในรูปที่ 4.15

#### 5.4 วิธีผลของการปริมาตรในการหมัก

ในการเพิ่มปริมาตรในการหมักจาก 80 ลิตรไปเป็น 240 ลิตร จากการทดลองในรูปที่ 4.16 จะเห็นว่าความเข้มข้นของเล็ก Graf ของการหมักในปริมาตร 240 ลิตรจะลดลงอย่างมากเมื่อเปรียบเทียบกับเล็ก Graf ของการหมักในปริมาตร 80 ลิตร แต่เมื่อเปรียบเทียบการเพิ่มขึ้นของความเข้มข้นของกรดอะซิติกที่ช่วงความเข้มข้นที่เท่ากัน พบว่า ในการหมักขนาด 80 ลิตร ความเข้มข้นของกรดอะซิติกเพิ่มจากร้อยละ 1.5 ไปเป็น 5.05 โดยน้ำหนักต่อปริมาตรใช้เวลา 32 ชั่วโมง และเมื่อใช้ปริมาตรในการหมัก 240 ลิตร ความเข้มข้นของกรดอะซิติกจะ

เพิ่มจากร้อยละ 1.6 ไปเป็น 5.6 โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ซึ่งเป็นช่วงความเข้มข้นของกรดที่เท่ากัน ใช้เวลา 92 ชั่วโมง จะเห็นว่า เวลาที่ใช้เพิ่มเป็นสัดส่วนโดยตรงกับปริมาตรในการหมักฉะนี้ เครื่องหมักเครื่องนี้สามารถผลิตกรดอะซิติกจากความเข้มข้นร้อยละ 1 ไปเป็นร้อยละ 5 (โดยน้ำหนักต่อปริมาตร) ได้วันละ 60 ลิตร

### 5.5 การเปรียบเทียบอัตราการผลิตกรดอะซิติกของเครื่องหมักขนาดใหญ่กับเครื่องหมักขนาดเล็ก

จากสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตกรดอะซิติกของเครื่องหมักทั้งสองขนาด จะสามารถคำนวณหาอัตราการผลิตกรดอะซิติกของเครื่องหมักทั้งสองขนาดได้ดังนี้

ในการหมักด้วยเครื่องหมักขนาดเล็ก ใช้ปริมาตรในการหมัก 15 ลิตร ความเข้มข้นของกรดอะซิติกจะเพิ่มจาก 1.18 ไปเป็น 5.58 กรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตรในเวลา 95 ชั่วโมง ฉะนี้จะสามารถคำนวณหาอัตราการเกิดกรดอะซิติกได้ดังนี้คือ

|                             |   |                                       |      |
|-----------------------------|---|---------------------------------------|------|
| ปริมาณกรดอะซิติกก่อนการหมัก | = | $(1.18 \times 1,000 \times 15) / 100$ |      |
|                             | = | 177                                   | กรัม |
| ปริมาณกรดอะซิติกหลังการหมัก | = | $(5.58 \times 1,000 \times 15) / 100$ |      |
|                             | = | 837                                   | กรัม |
| อัตราการเกิดกรดอะซิติก      | = | $(837 - 177) / 95$                    |      |
|                             | = | 6.95                                  | กรัม |

ในการหมักน้ำลิ่มลายด้วยเครื่องหมักขนาดใหญ่ ใช้ปริมาตรในการหมัก 240 ลิตร ความเข้มข้นของกรดอะซิติกจะเพิ่มจากร้อยละ 1.59 ไปเป็น 6.8 กรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตรในเวลา 116 ชั่วโมง จะสามารถคำนวณหาอัตราการเกิดกรดอะซิติกได้ดังนี้

|                             |   |  |              |
|-----------------------------|---|--|--------------|
| ปริมาณกรดอะซิติกก่อนการหมัก | = | $(1.59 \times 1,000 \times 240) / 100$ |              |
|                             | = | 3,816                                  | กรัม         |
| ปริมาณกรดอะซิติกหลังการหมัก | = | $(6.8 \times 1,000 \times 240) / 100$  |              |
|                             | = | 16,320                                 | กรัม         |
| อัตราการเกิดกรดอะซิติก      | = | $(16,320 - 3,816) / 116$               |              |
|                             | = | 107.79                                 | กรัม/ชั่วโมง |

จะได้อัตราการเกิดการคายซิติกของเครื่องหมักน้ำด้วยต่อเครื่องหมักน้ำเด็ก

$$= 107.79/6.95$$

$$= 15.5$$

สำหรับการเปรียบเทียบประสิทธิภาพของเครื่องหมักทึบส่องขนาด จะทำโดยเปรียบเทียบในรูปของอัตราเร็วของการผลิตผลผลิตต่อหน่วยปริมาตรของเครื่องหมักต่อหน่วยเวลา (2) ซึ่งในการนี้ของการหมักการคายซิติกด้วยเครื่องหมักแบบแพคคอลัมน์ก็คือ อัตราการเกิดการคายซิติกต่อหน่วยปริมาตรของคอลัมน์ต่อหน่วยเวลา และจะหาค่าได้ดังนี้คือ

เครื่องหมักน้ำเด็ก

$$\text{ปริมาตรของคอลัมน์} = 4.07 \times 10^3 \text{ ลูกบาศก์เซนติเมตร}$$

อัตราเร็วของการผลิตการคายซิติกต่อหน่วยปริมาตรของคอลัมน์

$$= 6.95 / 4.07 \times 10^3$$

$$= 1.7 \times 10^{-3} \text{ กรัมต่อลูกบาศก์} \\ \text{เซนติเมตร-ชั่วโมง}$$

เครื่องหมักน้ำเด็กใหญ่

$$\text{ปริมาตรของคอลัมน์} = 8.8 \times 10^4 \text{ ลูกบาศก์เซนติเมตร}$$

อัตราเร็วของการผลิตการคายซิติกต่อหน่วยปริมาตรของคอลัมน์

$$= 107.79 / 8.8 \times 10^4$$

$$= 1.22 \times 10^{-3} \text{ กรัมต่อลูกบาศก์} \\ \text{เซนติเมตร-ชั่วโมง}$$

ฉะนั้น ประสิทธิภาพในการผลิตการคายซิติกของเครื่องหมักน้ำเด็กใหญ่

$$= 1.22 \times 10^{-3} \times 100 / 1.7 \times 10^{-3}$$

$$= 71.35 \% \text{ ของเครื่องหมักน้ำเด็ก}$$

จะเห็นว่าประสิทธิภาพในการผลิตการคายซิติกของเครื่องหมักน้ำเด็กใหญ่ยังกว่าเครื่องหมักน้ำเด็ก ที่เป็นเย็นนี้เนื่องจากสาเหตุหลายประการดังนี้

- ขนาดของแพคเบค เนื่องจากเครื่องหมักทึบส่องขนาดนี้ใช้แพคเบคขนาดต่างกัน โดยในเครื่องหมักน้ำเด็กใช้แพคเบคขนาดเล็กผ่าศูนย์กลาง 1.5 เซนติเมตร ส่วนในเครื่องหมักน้ำเด็กใหญ่ใช้แพคเบคขนาดเล็กผ่าศูนย์กลาง 2 เซนติเมตร โดยมีอัตราส่วนความสูงของแพคเบคต่อความสูงของคอลัมน์เท่ากัน จึงเป็นเหตุให้พื้นที่ผิวของแพคเบคต่อหน่วยปริมาตรของคอลัมน์ลดลงจาก 0.625 ตร.ซม./ลบ.ซม. เหลือเพียง 0.466 ตร.ซม./ลบ.ซม. เท่านั้น ซึ่ง

ในการศึกษาการถ่ายเทมวลสารระหว่างก๊าซกับของเหลวในแพคคอลัมน์ โดยใช้แพคเบดแบบ Raschig rings และ Berl saddles พบว่าล้มประสิทธิ์ของการถ่ายเทมวลสารจะแปรผัน กับขนาดของแพคเบดตามสมการ

$$k_L d_L / D_L = 2.51(d_L/\mu) ^{0.45} Sc^{0.5}$$

จากผลอันนี้จึงทำให้การได้รับออกซิเจนต่อหน่วยปริมาตรของคอลัมน์ของเครื่องหมักน้ำด้วยไนโตรเจนอยกว่าเครื่องหมักน้ำเด็ก ดังนี้อัตราการเกิดဓอชิทิกต่อหน่วยปริมาตรของคอลัมน์ของเครื่องหมักน้ำด้วยไนโตรเจนอยกว่าเครื่องหมักน้ำเด็ก

2. ระบบห้องออกซิเจน้ำมัก เนื่องจากในเครื่องหมักน้ำด้วยไนโตรเจนของน้ำมักระบบไอลอลสูญดึงเก็บโดยตรงดังแสดงในรูปที่ 3.4 ซึ่งต่างจากเครื่องหมักน้ำเด็กที่ใช้ห้องออกซิเจน้ำมักระบบกลั่นน้ำดังแสดงในรูปที่ 3.2 ใน การศึกษาอิทธิพลของระบบห้องออกซิเจน้ำมัก ประพนธ์ (20) ได้ทำการทดลองกับเครื่องหมักน้ำเด็กแบบหนึ่งนี้ ได้ผลการทดลองดังแสดงในรูปที่ 4.18 พบว่าเมื่อใช้ระบบห้องออกซิเจน้ำมักระบบกลั่นน้ำจะได้อัตราการเกิดဓอชิทิกเท่ากับ 2.89 กรัมต่อชั่วโมง และเมื่อใช้ห้องออกซิเจน้ำมักไอลอลสูญดึงเก็บโดยตรงจะได้อัตราการเกิดဓอชิทิกเท่ากับ 2.37 กรัมต่อชั่วโมง ซึ่งลดลงถึงร้อยละ 18 การที่เป็นเช่นนี้เนื่องจากว่าในระบบกลั่นน้ำมักน้ำมักมีโอกาสสัมผัสกับอากาศนานกว่าระบบไอลอลสูญดึงเก็บโดยตรง จึงทำให้ได้รับอากาศมากกว่า อัตราการหมักจึงเร็วกว่า ดังนี้ การที่เครื่องหมักน้ำด้วยไนโตรเจนมักไอลอลสูญดึงเก็บโดยตรง จึงเป็นสาเหตุหนึ่งที่ทำให้อัตราเร็วของการหมักဓอชิทิกน้อยกว่าเครื่องหมักน้ำเด็ก

ในการเปรียบเทียบอัตราการไอลอลเข้าของน้ำมักของเครื่องหมักทึ้งสองชนิด โดยเปรียบเทียบในรูปของอัตราการไอลอลเข้าของน้ำมักต่อหน่วยปริมาตรของเครื่องหมัก(ปริมาตรของคอลัมน์) จะสามารถหาอัตราการไอลอลเข้าของน้ำมักได้ดังนี้

|   |                                |                    |
|---|--------------------------------|--------------------|
| อัตราการไอลอลเข้าของน้ำมักของเครื่องหมักน้ำเด็ก         | = 2.85                         | ลิตรต่อนาที        |
| ปริมาตรของเครื่องหมักน้ำเด็ก                            | = 4.07                         | ลิตร               |
| อัตราการไอลอลเข้าของน้ำมักต่อหน่วยปริมาตรของคอลัมน์     | = $(2.85 \times 1.000) / 4.07$ |                    |
|   | = 700                          | นาที <sup>-1</sup> |
| อัตราการไอลอลเข้าของน้ำมักของเครื่องหมักน้ำด้วยไนโตรเจน | = 72                           | ลิตรต่อนาที        |
| ปริมาตรของเครื่องหมักน้ำด้วยไนโตรเจน                    | = 88                           | ลิตร               |

$$\begin{aligned} \text{อัตราการไหลเข้าของน้ำมักที่ต้องหันน้ำยปริมาตรของคอลัมน์} &= (72 \times 1,000) / 88 \\ &= 820 \quad \text{นาที}^{-1} \end{aligned}$$

อัตราการไหลเข้าของน้ำมักที่นำมาใช้คำนวณนี้ สำหรับเครื่องหมักขนาดเล็กจะเริ่มมีน้ำมักท่วมอยู่ในคอลัมน์ชั้นบนสุดแล้ว ซึ่งคิดว่าถ้าเพิ่มอัตราการไหลเข้าของน้ำมักให้เป็น 0.82 นาที<sup>-1</sup> เท่ากับเครื่องหมักขนาดใหญ่ จะทำให้เกิดการล้นได้ จะเห็นว่าเครื่องหมักขนาดใหญ่สามารถใช้อัตราการไหลเข้าของน้ำมักได้มากกว่าเครื่องหมักขนาดเล็ก การที่เป็นเช่นนี้เนื่องมาจากการเพิ่มขนาดของแพคเบตจาก 1.5 เซนติเมตร ไปเป็น 2 เซนติเมตร ทำให้ช่องว่างภายในแพคเบตมีขนาดกว้างขึ้น จึงทำให้สามารถใช้อัตราการไหลเข้าของน้ำมักได้มากขึ้น

สำหรับการเปรียบเทียบอัตราการให้อากาศของเครื่องหมักทั้งสองขนาด โดยเปรียบเทียบในรูปของปริมาตรของอากาศที่ใช้ต้องหันน้ำยปริมาตรของน้ำมัก จะสามารถคำนวณหาปริมาตรของอากาศที่ใช้ได้ดังนี้

|   |                                       |                        |
|---|---------------------------------------|------------------------|
| ในเครื่องหมักขนาดเล็กใช้อัตราการให้อากาศ      | = 0.3                                 | ลิตรต่อนาที            |
| ปริมาตรในการหมัก                              | = 15                                  | ลิตร                   |
| เวลาที่ใช้ในการหมัก                           | = 84                                  | ชั่วโมง                |
| ปริมาตรอากาศที่ใช้ต้องหันน้ำยปริมาตรของน้ำมัก | = $(0.3 \times 60 \times 84) / 15$    |                        |
|   | = 100.8                               | ลิตรอากาศต่อลิตรน้ำมัก |
| ในเครื่องหมักขนาดใหญ่ใช้อัตราการให้อากาศ      | = 4.8                                 | ลิตรต่อนาที            |
| ปริมาตรในการหมัก                              | = 240                                 | ลิตรต่อนาที            |
| เวลาที่ใช้ในการหมัก                           | = 90.5                                | ชั่วโมง                |
| ปริมาตรอากาศที่ใช้ต้องหันน้ำยปริมาตรของน้ำมัก | = $(4.8 \times 60 \times 90.5) / 240$ |                        |
|   | = 108.6                               | ลิตรอากาศต่อลิตรน้ำมัก |

จะเห็นว่าเครื่องหมักขนาดใหญ่ใช้อากาศมากกว่าเครื่องหมักขนาดเล็ก ทั้งนี้เนื่องจากในเครื่องหมักขนาดใหญ่ใช้ทางออกของน้ำหนักระบายน้ำลงสู่ถังเก็บโดยตรง ดังนั้นจึงทำให้อากาศมีเวลาล้มผิดกับน้ำมักน้อยกว่าทางออกของน้ำหนักระบายน้ำกลับน้ำ ทำให้มีอากาศสูญเสียไปมากกว่า จึงต้องใช้อากาศมากกว่าเพื่อให้ได้ผลผลิตเท่ากัน

5.6 การหาความล้มเหลวของค่า  $k_L a$  ระหว่างเครื่องหมักขนาดใหญ่กับเครื่องหมักขนาดเล็กเพื่อนำไปใช้ในการขยายขนาดของเครื่องหมักที่มีขนาดใหญ่ขึ้นต่อไป

จากสภาวะที่ต้องสุดของการผลิตกรดอะซิติกของเครื่องหมักทั้งสองขนาด จะสามารถนำมาหาค่า  $k_L a$  ( $k_L$  คือสัมประสิทธิ์ของการถ่ายเทน้ำของออกซิเจน และ  $a$  คือพื้นที่ผิวของแพคเบคต่อน้ำยปริมาตรของคลัมฟ์) ได้ดังนี้

#### เครื่องหมักขนาดเล็ก

$$\text{อัตราการเกิดอะซิติก} = 6.95 \quad \text{กรัม/ชั่วโมง}$$

$$\text{อัตราการใช้ออกซิเจน} = 6.95 \times 32/60$$

$$= 3.71 \quad \text{กรัม/ชั่วโมง}$$

$$\text{พื้นที่ผิวทั้งหมดของแพคเบค} = 4 \times 22 \times (1.5/2)^2 \times 360/7$$

$$= 2,545.71 \quad \text{ตารางเซนติเมตร}$$

$$k_L = 3.71/2,545.71$$

$$= 1.46 \times 10^{-3}$$

$$\text{ปริมาตรของคลัมฟ์} = 22 \times (7.2/2)^2 \times 100/7$$

$$= 4,073 \quad \text{ลูกบาศก์เซนติเมตร}$$

$$a = 2545.71/4070$$

$$= 0.625 \quad \text{ตารางเซนติเมตร}$$

$$\text{ต่อลูกบาศก์เซนติเมตร}$$

$$k_L a = 1.46 \times 10^{-3} \times 0.625$$

$$= 9.12 \times 10^{-4} \quad \text{กรัมตอลูกบาศก์}$$

$$\text{เซนติเมตร}-\text{ชั่วโมง}$$

#### เครื่องหมักขนาดใหญ่

$$\text{อัตราการเกิดอะซิติก} = 107.79 \quad \text{กรัม/ชั่วโมง}$$

$$\text{อัตราการใช้ออกซิเจน} = 107.79 \times 32/60$$

$$= 57.488 \quad \text{กรัม/ชั่วโมง}$$

$$\text{พื้นที่ผิวทั้งหมดของแพคเบค} = 4 \times 22 \times (2/2)^2 \times 360/7$$

$$= 41,033.143 \quad \text{ตารางเซนติเมตร}$$

|                   |   |                                    |  |
|-------------------|---|------------------------------------|--|
| $k_L$             | = | $57.488/41,033.143$                |  |
|                   | = | $1.40 \times 10^{-3}$              | กรัมต่อตาราง<br>เซนติเมตร-ชั่วโมง      |
| ปริมาตรของคอลัมน์ | = | $22 \times (20/2)^2 \times 280/7$  |  |
|                   | = | 88,000                             | ลูกบาศก์เซนติเมตร                      |
| $a$               | = | $41,033.143/88,000$                |  |
|                   | = | 0.466                              | ตารางเซนติเมตร<br>ต่อลูกบาศก์เซนติเมตร |
| $k_L a$           | = | $1.40 \times 10^{-3} \times 0.466$ |  |
|                   | = | $6.528 \times 10^{-4}$             | กรัมต่อลูกบาศก์<br>เซนติเมตร-ชั่วโมง   |

จะเห็นว่าเครื่องมักทึบสองชนิดมีค่า  $k_L$  ใกล้เคียงกัน แต่เครื่องมักขนาดใหญ่จะมีค่า  $k_L a$  น้อยกว่าเครื่องมักขนาดเล็ก เนื่องจากใช้แพคเบดขนาดใหญ่กว่า ค่า  $a$  น้อยกว่า จึงทำให้ค่า  $k_L a$  มีค่าน้อยกว่าค่า  $a$  ดังนี้เพื่อให้เครื่องมักทึบสองชนิดมีประสิทธิภาพเท่ากัน ซึ่งก็คือมีค่า  $k_L a$  เท่ากัน จะต้องเพิ่มค่า  $a$  ในเครื่องมักขนาดใหญ่ให้มีค่าเท่ากับเครื่องมักขนาดเล็ก

ในการขยายขนาดของเครื่องมักแบบแพคคอลัมน์ เพื่อให้เครื่องมักขนาดใหญ่มีประสิทธิภาพใกล้เคียงกับเครื่องมักขนาดเล็ก นอกจากจะพิจารณาถึงค่า  $k_L a$  แล้ว ต้องคำนึงถึงความสูงของแพคเบดด้วย เนื่องจากถ้าความสูงของแพคเบดมากขึ้นจะทำให้ความตันลดลงในคอลัมน์เกิดมากขึ้นตามสมการ (18)

$$\Delta P/h = \gamma (10)^{\theta_L / \rho_L G^2 / \rho_a}$$

ดังนั้น เมื่อกำหนดให้ค่า  $k_L a$  มีค่าคงที่ การขยายขนาดโดยกำหนดให้อัตราส่วนระหว่างขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางของคอลัมน์ต่อความสูงของแพคเบดต่อกำหนดให้ความสูงของคอลัมน์เท่ากัน จะทำให้ความสูงของแพคเบดในเครื่องมักขนาดใหญ่มีค่ามากกว่าเครื่องมักขนาดเล็ก ซึ่งจะเป็นเหตุให้เกิดความตันลดลงในคอลัมน์มาก ดังนั้น เพื่อให้ความตันลดลงในเครื่องมักขนาดใหญ่เท่ากับเครื่องมักขนาดเล็ก ความสูงไม่ควรรั้น

ของเครื่องหมายน้ำยาจะต้องเท่ากับเครื่องหมายน้ำยาเดิม แต่ให้มีจำนวนซึ้งมากกว่า ก็จะสามารถทำให้ค่า  $E_{\text{a}}$  ของเครื่องหมายล่องขนาดมีค่าเท่ากันได้ และเนื่องจากความสูงของแพคเบคไม่ต่ำกว่าซึ้งเท่ากัน ดังนั้น ถ้าใช้อัตราการไหลเร้าของน้ำมักและอัตราการให้อาหารท่อพื้นที่หน้าตัดของคอลัมน์เท่ากัน ความดันลดลงเกิดร้อนภายในเครื่องหมายล่องขนาดจะเท่ากันด้วย (ตัวอย่างของการคำนวณขนาดของเครื่องหมายในการหมักปริมาณ 1,000 กิโลกรัมต่อวัน แสดงไว้ในภาคผนวก ๑)

## ศูนย์วิทยทรัพยากร อุปกรณ์ครุภัณฑ์วิทยาลัย