

## บทที่ 3

### วิธีดำเนินการวิจัย

#### 3.1 วัสดุดิบ

ขวดเปล่าโซดาใช้แล้ว ซึ่งเป็นขวดแก้วใสชนิดหมุนเวียนขวด ขนาด 400 มิลลิลิตร ปากขวดแบบปิดด้วยฝาจับ

#### 3.2 สารเคมี

1. สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ ความเข้มข้นร้อยละ 50 โดยมวลต่อปริมาตร (50 % w/v Sodium hydroxide) : ห้างหุ้นส่วน จำกัด คุณสวัสดิ์ ประเทศไทย
2. สารละลายเพิ่มความวาว ชื่อทางการค้า สตาบิลอน (Stabilon): บริษัท อีโคแลป จำกัด, ประเทศไทย
3. สารละลายฟุคซิน (fuchsine indicator): Merck, Germany
4. สารละลายเมทิลออเรนจ์ (methyl orange indicator): Merck, Germany
5. สารละลายไทมอล์ฟทาไลน์ (thymolphthalein indicator): Merck, Germany
6. สารละลายน้ำเกลือความเข้มข้นร้อยละ 0.85 (0.85 % w/v sodium chloride ) : Merck, Germany
7. อาหารเลี้ยงเชื้อชื่อสำเร็จสำหรับเลี้ยงแบคทีเรียทั้งหมด (nutrient agar) : Merck, Germany
8. อาหารเลี้ยงเชื้อชื่อสำเร็จสำหรับเลี้ยงเชื้อรา (wort agar) : Merck, Germany

#### 3.3 อุปกรณ์และเครื่องมือ

1. เครื่องล้างขวดอัตโนมัติระดับอุตสาหกรรม (automatic washing machine) : Ortman & Herbst CONTINA (DK-45FL), Germany (ภาพที่ ก.4)
2. ชุดล้างขวดด้วยน้ำร้อนระดับห้องปฏิบัติการ ตัดแปลงจากอ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิด้วยปั๊มปรับระดับแรงดัน พ่วงสายฉีดน้ำ (ภาพที่ ก.5)
3. อ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิ (water bath) : Memmert, Germany

4. เทอร์โมมิเตอร์แบบดิจิตอล (digital thermometer): Testo, Germany
5. ตู้อบความร้อนสูง (hot air oven) ควบคุมที่อุณหภูมิ 180 องศาเซลเซียส : Heraeus, Germany
6. ตู้บ่มเชื้อ (incubator) ควบคุมที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส: Binder, Germany
7. ตู้บ่มเชื้อ (incubator) ควบคุมที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส: Binder, Germany
8. เครื่องนึ่งฆ่าเชื้อโรค (autoclave) : Hirayama, Japan
9. ชุดกรองสูญญากาศ (vacuum filtration) : บริษัท ยูเนียน ซาโยน์ จำกัด ประเทศไทย
10. จานเพาะเชื้อ (petri dish) : บริษัท ยูเนียน ซาโยน์ จำกัด ประเทศไทย
11. กระดาษกรอง ขนาดรู 0.45 ไมครอน (0.45  $\mu\text{m}$  membrane filter) : บริษัท ซาร์โทเรียส เมคคาทรอนิกส์ จำกัด ประเทศไทย
12. คีมคีบ (forceps) : บริษัท ยูเนียน ซาโยน์ จำกัด ประเทศไทย
13. เครื่องชั่งตวงถนียม 4 ตำแหน่ง (weight scale) : Overting, England
14. เครื่องวัดค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH meter) : Radiometer, Germany

### 3.4 วิธีการวิจัย

#### 3.4.1 การคัดขวดเปล่าโซดาใช้แล้ว

นำขวดเปล่าโซดาขนาด 400 มิลลิลิตร ที่ใช้แล้ว ซึ่งรับกลับมายังโรงงานและยังไม่ผ่านกระบวนการล้าง มาทดสอบและแยกสิ่งปลอมปนภายในออกจากขวด และทำการคัดแยกตามลักษณะทางกายภาพ โดยผู้ชำนาญงานของโรงงาน จำนวน 10 คน ทำการตรวจพินิจและคัดแยกความสกปรกของขวดตามมาตรฐานของโรงงาน แบ่งระดับความสกปรกของขวดออกเป็น 5 ระดับ (ภาพที่ ก.1) ดังนี้

- ระดับ 1 เป็นขวดโซดาใช้แล้ว สกปรกมาก ผิวนอกไม่วาว ปากขวดเป็นสนิม และไม่สามารถล้างออกได้ โรงงานคัดทิ้งไม่เข้ากระบวนการล้างขวด
- ระดับ 2 เป็นขวดโซดาใช้แล้ว สกปรกมาก ผิวนอกไม่วาว ไม่สามารถล้างออกได้โดยกระบวนการล้างขวดอัตโนมัติเพียงอย่างเดียว ต้องเพิ่มกระบวนการแช่สารทำความสะอาดทิ้งไว้ 1 คืนและล้างด้วยแรงงานคน ก่อนนำเข้ากระบวนการล้างด้วยเครื่องล้างขวดอัตโนมัติ
- ระดับ 3 เป็นขวดโซดาใช้แล้ว สกปรกมาก ผิวนอกไม่วาว แต่ยังสามารถล้างออกได้โดยกระบวนการล้างขวดอัตโนมัติ

ระดับ 4 เป็นขวดโซดาใช้แล้วสกปรกปานกลาง ผิวนอกราว

ระดับ 5 เป็นขวดโซดาใหม่จากโรงงานผลิต สกปรกน้อย ผิวนอกราว

สำหรับการคัดความสกปรกของขวดทั้งภายในและภายนอก ตรวจสอบโดยผู้ชำนาญงานของโรงงาน คัดเลือกขวดเปล่ากลุ่มที่มีความสกปรก ระดับที่ 3 ซึ่งเป็นขวดที่มีความสกปรกมากที่สุดที่ยังคงสามารถล้างได้โดยเครื่องล้างขวดอัตโนมัติ เพื่อเป็นขวดที่คัดไว้สำหรับใช้ในการศึกษาต่อไป

### 3.4.2 ศึกษาคุณภาพขวดเปล่าที่ใช้แล้วที่ยังไม่ล้าง และผ่านการล้างด้วยเครื่องล้างขวดอัตโนมัติ

สุ่มขวดเปล่าที่ยังไม่ได้ล้าง มีความสกปรกระดับที่ 3 ซึ่งคัดไว้ในข้อ 3.4.1 นำไปตรวจคุณภาพของขวดที่ไม่ผ่านการล้าง ได้แก่ ความสะอาดภายในขวด และคุณภาพทางจุลชีววิทยา และสุ่มตัวอย่างขวดที่คัดไว้ในข้อ 3.4.1 นำไปผ่านกระบวนการล้างภายใต้สภาวะการล้างขวดปกติของโรงงาน คือ ใช้สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ ความเข้มข้นร้อยละ 2.5 โดยมีผลต่อปริมาตรสารละลายเพิ่มความวาวสตาบิลอน (Stabilon) ความเข้มข้นร้อยละ 0.6 โดยมีผลต่อปริมาตรล้างที่ 90 องศาเซลเซียส นำไปตรวจคุณภาพของขวดที่ผ่านการล้าง ได้แก่ ความสะอาดภายในขวด คุณภาพทางจุลชีววิทยา การไม่ตกค้างของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ และการไม่ตกค้างของสารละลายเพิ่มความวาว ลักษณะคุณภาพละ 3 ซ้ำ แต่ละซ้ำใช้จำนวนขวดที่คัดไว้ 100 ขวด โดยดัดแปลงวิธีการตรวจจากกฤษฎา สะท้อนพล และ รัชญาวิรุ้ ตั้งมั่น (2548) ดังนี้

#### 1) ความสะอาดภายในขวด

นำแต่ละขวดไปเขย่ากั้วด้วยสารละลายฟุคซิม (fuchsine indicator) (ภาคผนวกที่ ก.1) ปริมาณ 10 มิลลิลิตร เขย่าขวดไปมาประมาณ 30 วินาที เพื่อให้สารละลายฟุคซิมเคลือบผิวด้านในจนทั่วขวด จากนั้นเทสารละลายฟุคซิมทิ้ง กั้วด้วยน้ำสะอาดปริมาณ 10 มิลลิลิตร แล้วเททิ้ง ทำซ้ำ 2 ครั้ง ตรวจสอบการติดสีของสารละลายฟุคซิม ขวดที่สะอาดจะไม่ติดสีชมพูของสารละลายฟุคซิม นำทั้ง 100 ขวดที่วิเคราะห์ไปนับจำนวนขวดที่สะอาด รายงานในรูปของจำนวนขวดที่สะอาด คิดเป็นร้อยละ

#### 2) คุณภาพทางจุลชีววิทยา

การตรวจวิเคราะห์ทางจุลชีววิทยา ตรวจสอบปริมาณเชื้อจุลินทรีย์ 2 ชนิด คือ ปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดและเชื้อรา โดยการเลี้ยงเชื้อบนอาหาร 2 ชนิด ได้แก่ อาหารเลี้ยงเชื้อแบบ

วุ้นแข็งสำหรับเลี้ยงแบคทีเรียทั้งหมด และอาหารเลี้ยงเชื้อแบบวุ้นแข็งสำหรับเลี้ยงเชื้อรา ตามลำดับ ให้ทำการเตรียมจานอาหารเลี้ยงเชื้อทั้ง 2 ชนิด (ภาคผนวกที่ ค.2 และ ค.3) อย่างละ 100 เพลท

ทำการตรวจวิเคราะห์ทางจุลชีววิทยา นำแต่ละขวดไปเขย่ากัวด้วยสารละลาย น้ำเกลือความเข้มข้นร้อยละ 0.85 (ภาคผนวกที่ ค.4) ปริมาตร 100 มิลลิลิตร พลิกขวดไปมา ประมาณ 30 วินาที เพื่อให้สารละลายน้ำเกลือสัมผัสผิวด้านในจนทั่วขวด เทแยกแบ่งน้ำเกลือ ออกเป็น 2 ส่วนเท่าๆกัน นำแต่ละส่วนไปกรองผ่านกระดาษกรอง ขนาด 0.45 ไมครอน นำกระดาษกรองที่ได้ทั้ง 2 แผ่นไปตรวจหาปริมาณเชื้อจุลินทรีย์ โดยแผ่นแรกวางบนจานอาหารเลี้ยงเชื้อแบบวุ้นแข็งสำหรับเลี้ยงแบคทีเรียทั้งหมดที่เตรียมไว้ นำไปบ่มที่ 37 องศาเซลเซียส ใช้เวลาบ่ม 48 ชั่วโมง ส่วนกระดาษกรองแผ่นที่สอง นำไปวางบนอาหารเลี้ยงเชื้อแบบวุ้นแข็งสำหรับเลี้ยงเชื้อราที่เตรียมไว้ นำไปบ่มที่ 25 องศาเซลเซียส ใช้เวลาบ่ม 5 วัน (Clesceri *et al.*, 1999) เมื่อครบกำหนดตรวจนับจำนวนเชื้อทั้งสองชนิด (ภาพที่ ก.6) ขวดที่มีปริมาณแบคทีเรียทั้งหมดน้อยกว่า 500 cfu และตรวจไม่พบเชื้อราแสดงว่าขวดนั้นผ่านมาตรฐาน รายงานผลในรูปของจำนวนขวดที่ผ่านเกณฑ์ทางจุลชีววิทยา คิดเป็นร้อยละ

### 3) การไม่ตกค้างของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์

สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ ความเข้มข้นร้อยละ 50 เป็นสารทำความสะอาดที่โรงงานเลือกใช้ ทำการตรวจวิเคราะห์การไม่ตกค้างของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ นำแต่ละขวดไปเขย่ากัวด้วยสารละลายไทมอลอล์ฟทาลีน (thymolphthalein) (ภาคผนวกที่ ค.5) ปริมาตร 20 มิลลิลิตร เขียงขวดไปมาประมาณ 30 วินาที เพื่อให้สารละลายไทมอลอล์ฟทาลีนสัมผัสผิวด้านในจนทั่วขวด ตรวจพิจารณาการเปลี่ยนสีของสารละลายไทมอลอล์ฟทาลีน ขวดที่ไม่มีการตกค้างของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ จะไม่พบการเปลี่ยนแปลงสีของสารละลายไทมอลอล์ฟทาลีนจากสีใสเป็นสีน้ำเงิน นำทั้ง 100 ขวดที่วิเคราะห์ไปนับจำนวนขวดที่ไม่มีการตกค้างของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ รายงานในรูปของจำนวนขวดที่ไม่มีการตกค้างของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ คิดเป็นร้อยละ

### 4) การไม่ตกค้างของสารละลายเพิ่มความวาว

สารละลายเพิ่มความวาวที่โรงงานเลือกใช้ มีชื่อทางการค้าว่า สตาบิลอน (Stabilon) ทำการตรวจวิเคราะห์การไม่ตกค้างของสารละลายเพิ่มความวาว นำแต่ละขวดไปเขย่ากัวด้วยสารละลายเมทิลออเรนจ์ (methyl orange) (ภาคผนวกที่ ค.6) ปริมาตร 20 มิลลิลิตร เขียงขวดไปมาประมาณ 30 วินาที เพื่อให้สารละลายเมทิลออเรนจ์สัมผัสผิวด้านในจนทั่วขวด ตรวจพิจารณาการเปลี่ยนสีของสารละลายเมทิลออเรนจ์ ขวดที่ไม่มีการตกค้างของสารละลายเพิ่มความวาว จะไม่พบการเปลี่ยนแปลงสีของสารละลายเมทิลออเรนจ์ จากสีเหลืองเป็นสีส้มแดง นำทั้ง 100

ขวดที่วิเคราะห์ให้ับจำนวนขวดที่ไม่มีการตกค้างของสารละลายเพิ่มความวาว รายงานในรูปแบบของจำนวนขวดที่ไม่มีการตกค้างของของสารละลายเพิ่มความวาว คิดเป็นร้อยละ

### 3.4.3 ศึกษาสถานะที่เหมาะสมในกระบวนการล้างขวดระดับห้องปฏิบัติการ

กลุ่มขวดเปล่าที่ยังไม่ได้ล้าง มีความสกปรกในระดับที่ 3 ซึ่งคัดไว้ในข้อ 3.4.1 นำไปล้างในกระบวนการล้างขวดระดับห้องปฏิบัติการ ศึกษา 3 ปัจจัย ซึ่งมีค่าสูงสุดและต่ำสุดของแต่ละปัจจัย ดังนี้ ความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ ร้อยละ 2.0 ถึง 4.0 โดยมวลต่อปริมาตร ความเข้มข้นของสารละลายเพิ่มความวาว ร้อยละ 0.2 ถึง 0.6 โดยมวลต่อปริมาตร และอุณหภูมิ 60 ถึง 90 องศาเซลเซียส ตามลำดับ วางแผนการทดลองแบบ  $2^3$  Factorial Experiment in Central Composite Design (ทำซ้ำที่จุดกึ่งกลางจำนวน 3 ซ้ำ) ใช้โปรแกรมสำเร็จรูป Design Expert 6.0 ในการกำหนดสถานะที่ใช้ในการทดลอง นำขวดตัวอย่างที่คัดไว้ไปล้างภายใต้สภาวะทดสอบแต่ละสถานะ โดยทำการล้างสถานะ 300 ขวด จากนั้นนำขวดตัวอย่างที่ผ่านการล้างภายใต้สภาวะทดสอบแต่ละสถานะ ไปตรวจวิเคราะห์หาค่าคุณภาพต่างๆ ได้แก่ ความสะอาดภายในขวด คุณภาพทางจุลชีววิทยา การไม่ตกค้างของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ และการไม่ตกค้างของสารละลายเพิ่มความวาว เช่นเดียวกับการตรวจคุณภาพขวดในข้อที่ 3.4.2 โดยใช้ 50 ขวดตัวอย่างในการตรวจคุณภาพแต่ละด้าน และเพิ่มการตรวจคุณภาพ ดังนี้

#### 1) ความวาวผิวนอกขวด

นำแต่ละขวดที่ผ่านการล้างไปตรวจพินิจความวาวผิวนอก โดยใช้ผู้ชำนาญการของโรงงานจำนวน 10 คน คัดขวดที่มีความวาวระดับต่ำกว่ามาตรฐานออกไป ขวดที่มีความวาวระดับมาตรฐาน คือ ขวดที่ไม่มีคราบใดๆเหลือติดอยู่ที่ผิวนอกขวด (กฤษญา สะท้อนพล และ ณิชญาวีร์ ตั้งมั่น, 2548) นับจำนวนเฉพาะขวดที่ผ่านเกณฑ์ด้านความวาวผิวนอกขวด รายงานในรูปแบบของจำนวนขวดที่ผ่านเกณฑ์ความวาวผิวนอกขวด คิดเป็นร้อยละ

#### 2) ค่าความเป็นกรด-ด่างภายในขวด

นำแต่ละขวดที่ผ่านการล้างไปเติมน้ำกลั่นปราศจากก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ปริมาตร 50 มิลลิลิตร เขย่ากลั้วด้วยน้ำกลั่นปราศจากก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ซึ่งมีค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) ประมาณ 7.0–7.3 จากนั้นนำไปวัดด้วยเครื่องวัดค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH meter) เกณฑ์ความเป็นกรด-ด่างของขวด คือ ต้องมีค่าความเป็นกรด-ด่างอยู่ระหว่าง 5.0–9.0 (กฤษญา สะท้อนพล และ ณิชญาวีร์ ตั้งมั่น, 2548) นับเฉพาะขวดที่อยู่ในเกณฑ์ความเป็นกรด-ด่าง รายงานในรูปแบบของจำนวนขวดที่ผ่านเกณฑ์ความเป็นกรด-ด่าง คิดเป็นร้อยละ

นำข้อมูลการวิเคราะห์คุณภาพที่ได้ไปวิเคราะห์คุณภาพทางสถิติ โดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูป Design Expert 6.0 หาสมการถดถอยถอดรหัส (decoded regression equation) และเลือกสมการถดถอยถอดรหัสที่มีค่า  $R^2$  (coefficient of determination) มากกว่า หรือเท่ากับ 0.85 นำไปสร้างกราฟพื้นที่ตอบสนอง (response surface graph) และใช้โปรแกรมสำเร็จรูป Design Expert 6.0 หาสถานะที่เหมาะสมของกระบวนการล้างขวดระดับห้องปฏิบัติการ

### 3.4.4 ศึกษาการนำสถานะที่ได้ไปทดสอบกับเครื่องล้างขวดระดับอุตสาหกรรม

สุ่มขวดเปล่าที่ยังไม่ได้ล้าง มีความสกปรกระดับที่ 3 ซึ่งคัดไว้ในข้อ 3.4.1 นำไปล้างด้วยเครื่องล้างขวดอัตโนมัติของโรงงาน โดยใช้สถานะที่เหมาะสมที่ได้จากข้อที่ 3.4.3 โดยทำ 3 ซ้ำๆ ละ 5,000 ขวด สุ่มตัวอย่างตรวจวิเคราะห์คุณภาพของขวดเปล่าหลังผ่านกระบวนการล้างเปรียบเทียบกับขวดเปล่าหลังผ่านกระบวนการล้างขวดด้วยเครื่องล้างขวดอัตโนมัติภายใต้สภาวะปกติของโรงงาน วางแผนการทดลองแบบสุ่มตลอด (Completely Randomized Design : CRD) วิเคราะห์ความแปรปรวน (ANOVA) เปรียบเทียบค่าเฉลี่ยโดยวิธี t-test ที่ระดับความน่าเชื่อถือที่ร้อยละ 95

### 3.4.5 ศึกษาเปรียบเทียบต้นทุนสารเคมีที่ใช้ในกระบวนการล้างขวดอัตโนมัติ

เก็บข้อมูลการใช้สารเคมีในกระบวนการล้างขวด ได้แก่ สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ และสารละลายเพิ่มความวาวที่ใช้ในกระบวนการล้างขวดของโรงงาน ทั้ง 2 สถานะ คือ สถานะปกติของโรงงาน และสถานะที่เหมาะสมที่ได้จากการวิจัยที่ได้จากข้อที่ 3.4.3 นำข้อมูลที่ได้ไปคำนวณต้นทุนสารเคมีเฉลี่ยต่อปีเปรียบเทียบกัน