

## บรรณานุกรม

- กฤษฎา สะท้อนพล และ ณัชญาวีร์ ตั้งมั่น. คู่มือการตรวจวิเคราะห์ทางจุลชีววิทยาและเคมี บริษัท บุนนาคบริเวอรี่ จำกัด และบริษัทในเครือ. กรุงเทพฯ : บริษัทบุนนาคบริเวอรี่จำกัด, 2548.
- กรมโรงงานอุตสาหกรรม กระทรวงอุตสาหกรรม. รายงานโรงงานอาหารและเครื่องคัม. กรุงเทพฯ : ฝ่ายทะเบียนและข้อมูลโรงงาน กรมโรงงาน กระทรวงอุตสาหกรรม, 2550.
- คณิต เจริญจันทร์. สารเคมีที่ใช้ในชีวิตประจำวัน. [ระบบออนไลน์]. แหล่งที่มา <http://ednet.kku.ac.th> (26 พฤศจิกายน 2552), 2548.
- ชัยยศ สนธิศิริ และ ชวลิต งามน้อย. รายงานเรื่องสารชำระล้าง (Cleaning Agents), กรุงเทพฯ : บริษัท แม็กซ์เวิร์ธ จำกัด, 2549.
- ญาณิธ รุ่งกาญจน์. รายงานเรื่องความรู้เบื้องต้นในกระบวนการผลิตขวดแก้ว. กรุงเทพฯ : บริษัท บางกอกกลาสจำกัด, 2527.
- ดวงมณี โกมารทัต. การบัญชีต้นทุน, กรุงเทพฯ : สำนักพิมพ์แห่งจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, หน้า 283 – 305, 2543.
- รวีวรรณ ปิ่นแก้ว. การคำนวณต้นทุนผลผลิต. สถาบันราชภัฏนครปฐม. [ระบบออนไลน์]. แหล่งที่มา <http://www.rinp.ac.th/Plan/Work9.html> (12 กุมภาพันธ์ 2553), 2547.
- ระวี รองฤทธิ์. รายงานเรื่ององค์ประกอบและการหลอมขึ้นรูปแก้ว. กรุงเทพฯ : บริษัท บางกอกกลาสจำกัด, 2528.
- วิกิพีเดีย สารานุกรมเสรี. แก้ว. [ระบบออนไลน์]. แหล่งที่มา <http://th.wikipedia>. (1 ธันวาคม 2552).
- วิชา พรหมสมัย. ธรณีวิทยาทั่วไป (General Geology), กรุงเทพฯ : ฝ่ายทรัพยากรธรณี และเหมือง, 2541.
- ศรัทธา ริวกัน. สารลดแรงตึงผิว. [ระบบออนไลน์]. แหล่งที่มา <http://www.vcharkarn.com> (1 ธันวาคม 2552).
- สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา. ประกาศกระทรวงสาธารณสุข ฉบับที่ 214. [ระบบออนไลน์]. แหล่งที่มา <http://www.fda.moph.go.th> (23 เมษายน 2553).



อภาพร สินธุสาร. สารเคมีสังเคราะห์ในสบู่อัลตราไวท์ที่มองไม่เห็น. กรุงเทพฯ : โครงการเคมี  
กรมวิทยาศาสตร์บริการ, 2549.

Clesceri, L.S., Greenberg, A.E. and Eaton, A.D. *Standard Methods for the Examination of  
Water and Wastewater., 20<sup>th</sup> ed.*, Part 10000., American public Health Association,  
1999.

Corby, M.P. *Cleaning/Disinfecting process and composition*, U.S.Patent 481 2513, 1989.

Cras, J.J., Nivens, D.A., and Ligler, F.S. *Comparision of chemical cleaning methodsj of  
glass in preparation for silanization Biosensors & Bioelectronics.*, 683 – 688, 1999.

Curtin, L. P. *Cleaning metal surfaces.Application*, U.S.Patent 281 7195, 1957.

Resuggan, J.C. *CONTINA Manual for DK-45FL Model Bottles Washer.*, APV Ortmann and  
Herbst Ltd., Germany, 1991.

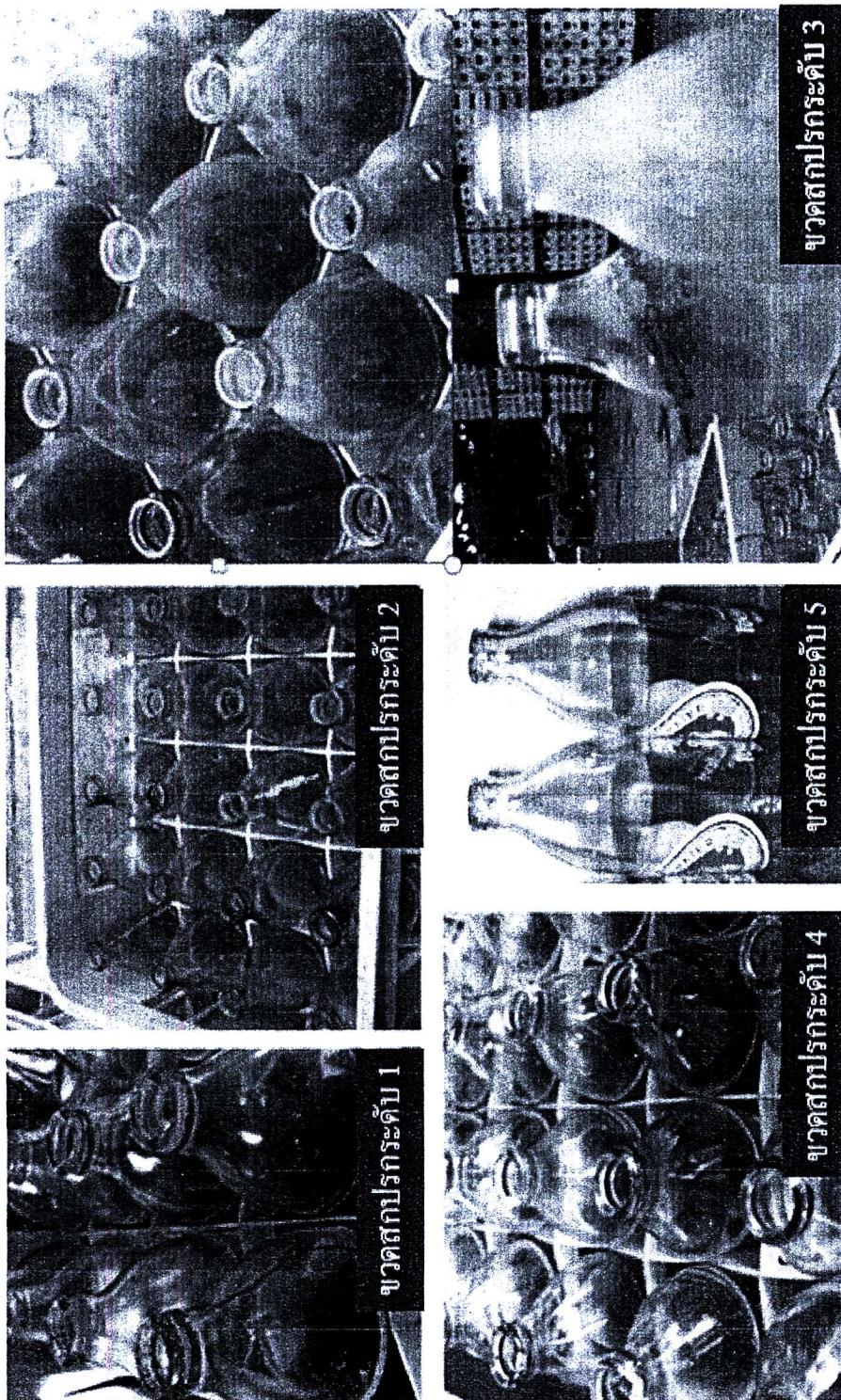
Sorgenfrei, M.E. *Method of washing glassware and inhibited cleaning solution and additive  
composition useful therein*” U.S. Patent 401 7410, 1977.

Wichmann, G. 2000. *Glass Bottlewashing*. Ecolab Presentation, Ecolab Ltd., Bangkok.

**ภาคผนวก**

ภาคผนวก ก

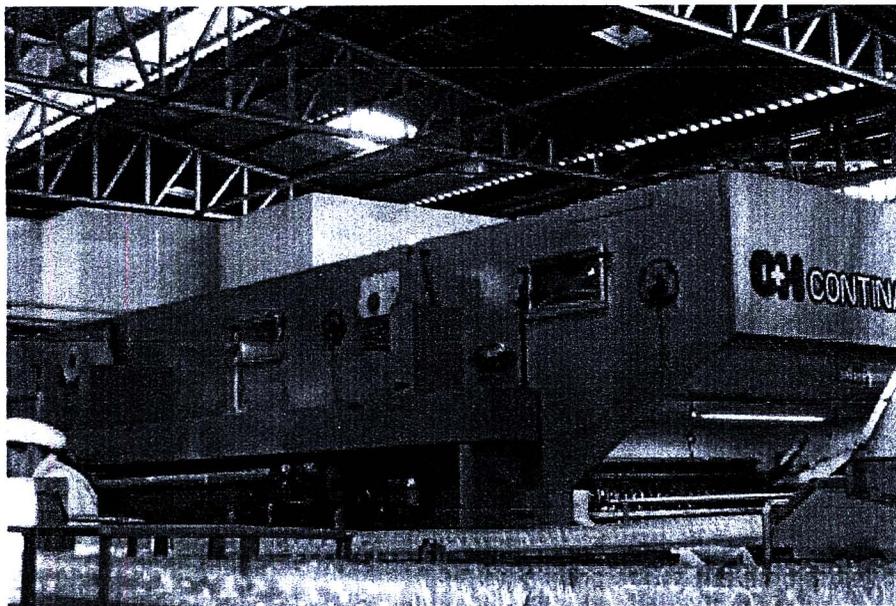
ภาพประกอบงานวิจัย



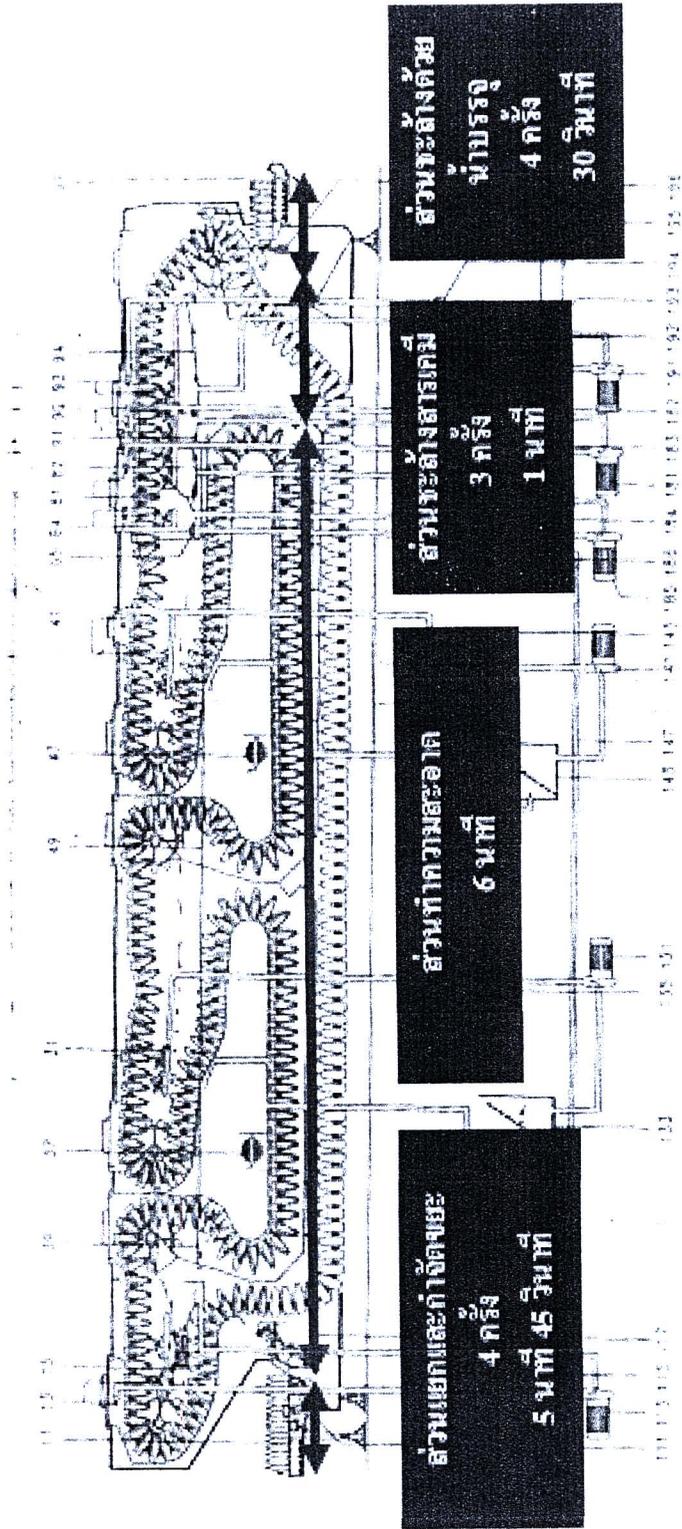
ภาพที่ ก.1 ลักษณะทางกายภาพของขวดเปล่าที่ใช้แก้ว แบ่งความสภปรกของขวดเป็น 5 ระดับ



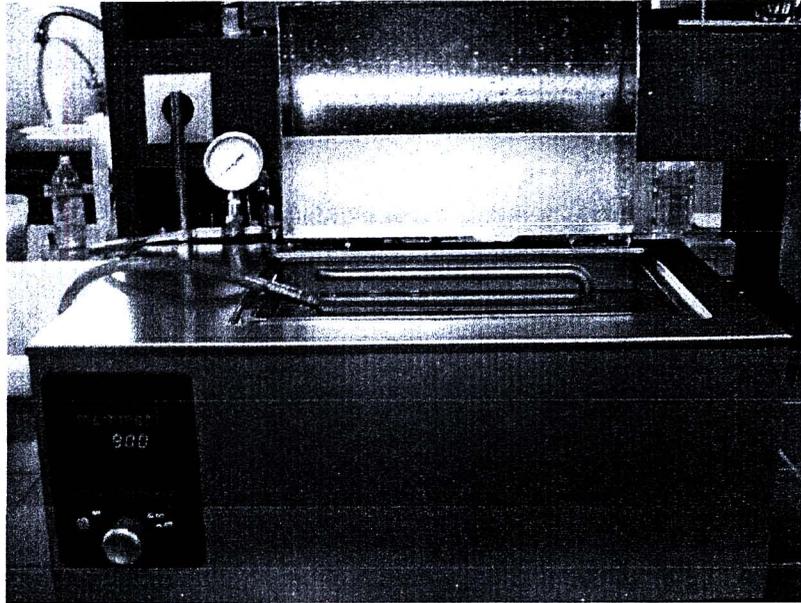
ภาพที่ ก.2 ลักษณะขวดเปล่าที่ใช้แล้วเปรียบเทียบก่อนและหลังผ่านกระบวนการล้างภายใต้สภาวะปกติของโรงงาน



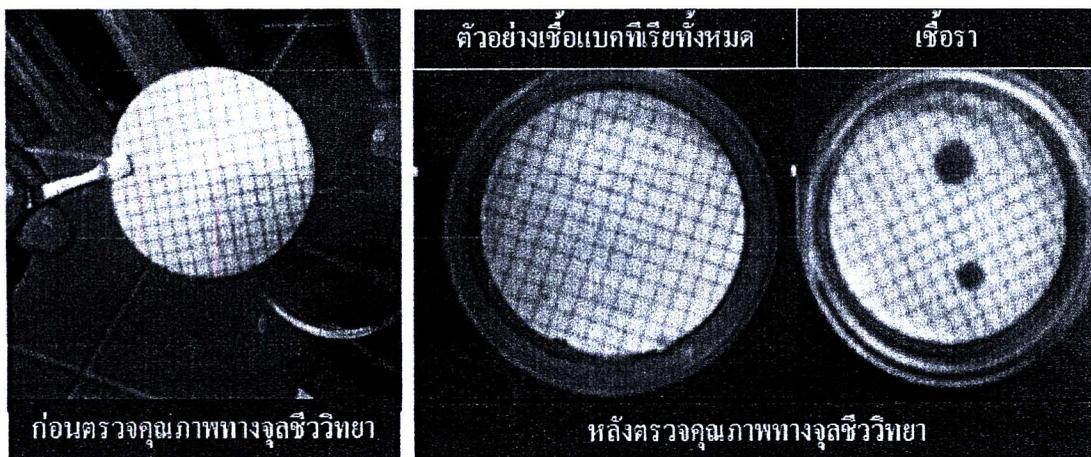
ภาพที่ ก.3 เครื่องล้างขวดอัตโนมัติระดับอุตสาหกรรม ที่ใช้ในงานวิจัย



ภาพที่ ก.4 ส่วนประกอบและการทำงานของ เครื่องล้างขวดอัตโนมัติระดับอุตสาหกรรม ที่ใช้ในงานวิจัย



ภาพที่ ก.5 ชุดล้างขวดด้วยน้ำร้อนระดับห้องปฏิบัติการ ดัดแปลงจากอ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิด้วยปั๊มปรับระดับแรงดัน พ่วงสายฉีดน้ำ



ภาพที่ ก.6 ลักษณะของกระดษกรองก่อนและหลังการตรวจคุณภาพทางจุลชีววิทยา

**ภาคผนวก ข**

**ตารางประกอบงานวิจัย**

ตารางที่ ข.1 จำนวนขวดเปล่าโซดาใช้แล้วที่ถูกคัดแบ่งระดับ 5 ระดับตามมาตรฐานของโรงงาน

ระดับความสกปรกของขวด	จำนวนขวด	
	ขวด	ร้อยละ
ระดับที่ 1	877	1.83%
ระดับที่ 2	4,024	8.38%
ระดับที่ 3	28,125	58.59%
ระดับที่ 4	11,134	23.20%
ระดับที่ 5	3,840	8.00%
รวม	48,000	100.00%

ตารางที่ ข.2 ตารางแสดงต้นทุนที่ใช้ในการล้างขวดภายใต้สภาวะปกติของโรงงาน

ต้นทุนที่ใช้ในกระบวนการล้างขวด	สภาวะปกติของโรงงาน
จำนวนสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้เฉลี่ยต่อเดือน(กก.)	7,029.40
ราคาสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์เฉลี่ย (บาท/กก.)	7.60
ราคาสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์เฉลี่ยต่อปี	641,081.28
จำนวนสารละลายเพิ่มความวาวที่ใช้เฉลี่ยต่อเดือน (กก.)	958.50
ราคาสารละลายเพิ่มความวาวเฉลี่ย (บาท/กก.)	75.86
ราคาสารละลายเพิ่มความวาวเฉลี่ยต่อปี	872,541.72
ต้นทุนสารเคมีที่ใช้ในกระบวนการล้างขวด (บาทต่อปี)	1,513,623.00
จำนวนน้ำมันเตาที่ใช้เฉลี่ยต่อเดือน (กก.)	5,160
ราคาน้ำมันเตาเฉลี่ย (บาท/กก.)	23.50
ต้นทุนพลังงาน (น้ำมันเตา) ที่ใช้ในกระบวนการล้างขวด (บาทต่อปี)	1,455,120.00
ต้นทุนรวมใช้ในกระบวนการล้างขวด (บาทต่อปี)	2,968,743.00

ภาคผนวก ก

การเตรียมสารเคมีและอาหารเลี้ยงเชื้อ

### ค.1 การเตรียมสารละลายฟุคซิน (fuchsin indicator)

ชั่งสารฟุคซิน 1.0 กรัม ใส่ลงในขวดปรับปริมาตร ขนาด 1,000 มิลลิลิตร ละลายด้วยเอธานอลปริมาณ 500 มิลลิลิตร คนจนละลายหมด แล้วปรับปริมาตรด้วยน้ำกลั่นปราศจากก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ จนได้ปริมาตร 1,000 มิลลิลิตร

### ค.2 การเตรียมจานอาหารเลี้ยงเชื้อแบบวุ้นแข็งสำหรับเลี้ยงแบคทีเรียทั้งหมด

นำอาหารเลี้ยงเชื้อสำเร็จสำหรับเลี้ยงแบคทีเรียทั้งหมด (nutrient agar) ไปผ่านการหลอมโดยใช้อ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิที่ 95 องศาเซลเซียส หลอมให้เป็นสารละลายเนื้อเดียวกัน จากนั้นนำไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยเครื่องนึ่งฆ่าเชื้อ ที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที นำอาหารที่ผ่านการฆ่าเชื้อเทลงในจานเพาะเชื้อ ที่ผ่านกระบวนการฆ่าเชื้อโดยการอบด้วยความร้อนที่อุณหภูมิ 180 องศาเซลเซียส นาน 2 ชั่วโมง ปริมาตร 5 มิลลิลิตร รองจนกว่าอาหารเลี้ยงเชื้อที่เทจะเย็นและแข็งตัวเป็นวุ้นจะได้จานอาหารเลี้ยงเชื้อแบบวุ้นแข็งสำหรับเลี้ยงแบคทีเรียทั้งหมด

### ค.3 การเตรียมจานอาหารเลี้ยงเชื้อแบบวุ้นแข็งสำหรับเลี้ยงเชื้อรา

นำอาหารเลี้ยงเชื้อสำเร็จสำหรับเลี้ยงเชื้อรา (wort agar) ไปผ่านการหลอมโดยใช้อ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิที่ 95 องศาเซลเซียส หลอมให้เป็นสารละลายเนื้อเดียวกันนำไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยเครื่องนึ่งฆ่าเชื้อ ที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที นำอาหารที่ผ่านการฆ่าเชื้อเทลงในจานเพาะเชื้อ ที่ผ่านกระบวนการฆ่าเชื้อโดยการอบด้วยความร้อนที่อุณหภูมิ 180 องศาเซลเซียส นาน 2 ชั่วโมง ปริมาตร 10 มิลลิลิตร รองจนกว่าอาหารเลี้ยงเชื้อที่เทจะเย็นและแข็งตัวเป็นวุ้น จะได้จานอาหารเลี้ยงเชื้อแบบวุ้นแข็งสำหรับเลี้ยงเชื้อรา

### ค.4 การเตรียมสารละลายน้ำเกลือความเข้มข้นร้อยละ 0.85 โดยมวลต่อปริมาตร (0.85 % w/v sodium chloride )

ชั่งเกลือโซเดียมคลอไรด์ 8.5 กรัม ใส่ลงในขวดปรับปริมาตร ขนาด 1,000 มิลลิลิตร ละลายด้วยน้ำกลั่นปราศจากก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ปริมาณเล็กน้อยจนละลายหมด แล้วปรับปริมาตรด้วยน้ำกลั่นจนได้ปริมาตร 1,000 มิลลิลิตร จากนั้นนำสารละลายน้ำเกลือที่ได้ไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยเครื่องนึ่งฆ่าเชื้อ ที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที

**ค.5 การเตรียมสารละลายเมทิลออเรนจ์ (methyl orange indicator)**

ชั่งสารเมทิลออเรนจ์ 0.5 กรัม ใสลงในขวดปรับปริมาตร ขนาด 1,000 มิลลิลิตร ละลายด้วยน้ำกลั่นปราศจากก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ ปริมาณเล็กน้อยจนละลายหมด แล้วปรับปริมาตรด้วยน้ำกลั่นปราศจากก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ จนได้ปริมาตร 1,000 มิลลิลิตร

**ค.6 การเตรียมสารละลายไทมอลฟทาเลิน (thymolphthalein indicator)**

ชั่งไทมอลฟทาเลิน 1.0 กรัม ใสลงในขวดปรับปริมาตร ขนาด 1,000 มิลลิลิตร ละลายด้วยเอธานอลปริมาณ 500 มิลลิลิตร คนจนละลายหมด แล้วปรับปริมาตรด้วยน้ำกลั่นปราศจากก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์จนได้ปริมาตร 1,000 มิลลิลิตร

ภาคผนวก ง

การคำนวณ

### ง.1 จำนวนขวดที่ต้องนำกลับไปล้างซ้ำ (rework)

การคำนวณต้นทุนที่ใช้ในขั้นตอนการนำขวดเปล่าที่ผ่านการล้างขวดและมีการตกค้างของสารเคมีกลับไปล้างซ้ำ (rework) ได้คำนวณโดยใช้ข้อมูลการของกระบวนการล้างขวดด้วยเครื่องล้างขวดอัตโนมัติ ในช่วงเดือนมกราคม – ธันวาคม พ.ศ. 2553 เป็นฐานข้อมูล

เมื่อพิจารณาข้อมูลการล้างขวดของโรงงานแห่งนี้ ซึ่งมีกำลังในการล้างขวด 36,000 ขวดต่อชั่วโมง เครื่องจักรอย่างน้อย 8 ชั่วโมงต่อวัน อย่างน้อย 20 วันต่อเดือน แสดงว่า

$$\begin{aligned} \text{กำลังการล้างขวดต่อเดือน} &= 36,000 \times 8 \times 20 \text{ ขวด} \\ &= 5,760,000 \text{ ขวด} \end{aligned}$$

จากผลการวิจัย พบว่าการล้างขวดภายใต้สภาวะปกติของโรงงาน พบปัญหาการตกค้างของสารเคมีทำความสะอาด ได้แก่

การตกค้างของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์	ร้อยละ 1.33
การตกค้างของสารละลายเพิ่มความขาว	ร้อยละ 1.67
คิดเป็นการตกค้างของสารเคมีทำความสะอาดรวม	ร้อยละ 3.00

ขณะที่การล้างขวดภายใต้สภาวะที่ดีที่สุดของโรงงาน ปัญหาการตกค้างของสารเคมีทำความสะอาด คิดเป็นร้อยละ 1.00 เกิดผลต่างคิดเป็นร้อยละ 2.00 ซึ่งคือจำนวนขวดที่พบการตกค้างของสารเคมีที่ลดลง แสดงว่า

ล้างขวดทั้งหมดภายใต้สภาวะที่ดีที่สุด	100	ขวด	
ลดปัญหาการตกค้างของสารเคมีลงได้	2	ขวด	
ดังนั้นหากล้างขวดทั้งหมดภายใต้สภาวะที่ดีที่สุด	5,760,000		ขวดต่อเดือน
ลดปัญหาการตกค้างของสารเคมีลงได้	=	(2 / 100) x 5,760,000	ขวดต่อเดือน
	=	115,200	ขวดต่อเดือน
หรือลดการนำกลับไปล้างซ้ำ (rework)	=	115,200	ขวดต่อเดือน
	=	115,200 x 12	ขวดต่อปี
	=	1,382,400	ขวดต่อปี

## ง.2 ต้นทุนกระบวนการล้างขวด

การคำนวณต้นทุนที่ใช้ในกระบวนการล้างขวดนี้ ได้คำนวณจากราคาวัตถุดิบที่ใช้ในกระบวนการล้างขวด ได้แก่ สารเคมีที่ใช้ น้ำมันเตาที่ใช้ในการอุ่นไอน้ำ และปริมาณการผลิต โดยใช้ข้อมูลการของการผลิตโซดาขนาด 400 มิลลิลิตร ในช่วงเดือนมกราคม – ธันวาคม พ.ศ. 2553 เป็นฐานข้อมูล ซึ่งต้นทุนการผลิตนี้ไม่รวมค่าแรงงาน ค่าเสื่อมราคาของเครื่องจักรและอุปกรณ์ต่างๆ

### ง.2.1 ต้นทุนสารเคมีที่ใช้ในกระบวนการล้างขวด

จากสภาวะปกติของโรงงาน ซึ่งประกอบด้วย ใช้สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้นร้อยละ 2.50 โดยมีผลต่อปริมาตร สารละลายเพิ่มความวาว ความเข้มข้นร้อยละ 0.60 โดยมีผลต่อปริมาตร และสภาวะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากการทดลอง ซึ่งประกอบด้วย ใช้สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้นร้อยละ 2.74 โดยมีผลต่อปริมาตร สารละลายเพิ่มความวาว ความเข้มข้นร้อยละ 0.40 โดยมีผลต่อปริมาตร

#### ต้นทุนสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์

จากผลการวิจัย พบว่าสภาวะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัยใช้ความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์มากกว่าสภาวะปกติของโรงงานเท่ากับ 0.24

$$\begin{aligned} \text{คิดเป็นร้อยละที่เพิ่มขึ้น} &= \{(2.74 - 2.50) / 2.50\} \times 100 \\ &= 9.60 \end{aligned}$$

จากข้อมูลในช่วงเดือนมกราคม – ธันวาคม พ.ศ. 2553 พบว่า สภาวะปกติของโรงงานใช้สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ เฉลี่ย 7,029.40 กิโลกรัมต่อเดือน หรือ 84,352.80 กิโลกรัมต่อปี จากราคาของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 7.60 บาทต่อกิโลกรัม

$$\begin{aligned} \text{คิดเป็นราคาสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์} & \\ = 84,352.80 \times 7.60 & \text{ บาทต่อปี} \\ = 641,081.28 & \text{ บาทต่อปี} \end{aligned}$$

ดังนั้นเมื่อสภาวะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัยใช้สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์เพิ่มขึ้นอีกร้อยละ 9.60

$$\begin{aligned}
 & \text{คิดเป็นราคาสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์} \\
 & = \{(100 + 9.6) / 100\} \times 641,081.280 \quad \text{บาทต่อปี} \\
 & = 702,625.08 \quad \text{บาทต่อปี}
 \end{aligned}$$

แสดงว่า

สถานะปกติของโรงงานใช้สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ เฉลี่ย 641,081.28 บาทต่อปี  
 สถานะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัยใช้สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ เฉลี่ย  
 702,625.08 บาทต่อปี

ต้นทุนสารละลายเพิ่มความวาว

จากผลการวิจัย พบว่าสถานะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัยใช้ความเข้มข้นของ  
 สารละลายเพิ่มความวาวน้อยกว่าสถานะปกติของโรงงานเท่ากับ 0.20

$$\begin{aligned}
 \text{คิดเป็นร้อยละที่ลดลง} & = \{(0.60 - 0.40) / 0.60\} \times 100 \\
 & = 33.33
 \end{aligned}$$

จากข้อมูลในช่วงเดือนมกราคม – ธันวาคม พ.ศ. 2553 พบว่า สถานะปกติของโรงงานใช้  
 สารละลายเพิ่มความวาว เฉลี่ย 958.50 กิโลกรัมต่อเดือน หรือ 11,502.00 กิโลกรัมต่อปี จาก  
 ราคาของสารละลายเพิ่มความวาว 75.86 บาทต่อกิโลกรัม

$$\begin{aligned}
 \text{คิดเป็นราคาสารละลายเพิ่มความวาว} & = 11,502 \times 75.86 \quad \text{บาทต่อปี} \\
 & = 872,541.72 \quad \text{บาทต่อปี}
 \end{aligned}$$

ดังนั้นเมื่อสถานะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัยใช้สารละลายเพิ่มความวาวลดลงอีกร้อย  
 ละ 33.3

$$\begin{aligned}
 & \text{คิดเป็นราคาสารละลายเพิ่มความวาว} \\
 & = \{(100 - 33.333) / 100\} \times 872,541.72 \quad \text{บาทต่อปี} \\
 & = 581,723.56 \quad \text{บาทต่อปี}
 \end{aligned}$$

แสดงว่า

สถานะปกติของโรงงานใช้สารละลายเพิ่มความวาวเฉลี่ย 872,541.72 บาทต่อปี  
 สถานะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัยใช้สารละลายเพิ่มความวาวเฉลี่ย 581,723.56 บาท  
 ต่อปี

### ต้นทุนสารเคมีที่ใช้ในกระบวนการล้างขวดรวม

$$\begin{aligned} \text{ต้นทุนสารเคมีรวม} &= \text{ต้นทุนสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์} + \\ &\quad \text{ต้นทุนสารละลายเพิ่มความวาว} \end{aligned}$$

### สถานะปกติของโรงงาน

$$\begin{aligned} \text{ใช้ต้นทุนสารเคมีรวม} &= 641,081.28 + 872,541.72 && \text{บาทต่อปี} \\ &= 1,513,623.00 && \text{บาทต่อปี} \end{aligned}$$

### สถานะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัย

$$\begin{aligned} \text{ใช้ต้นทุนสารเคมีรวม} &= 702,625.08 + 581,723.56 && \text{บาทต่อปี} \\ &= 1,284,348.64 && \text{บาทต่อปี} \end{aligned}$$

เมื่อคิดเป็นความต่างของต้นทุนสารเคมีรวมที่ใช้ในกระบวนการล้างขวด ระหว่างสถานะปกติของโรงงานและสถานะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัย พบว่า

$$\begin{aligned} \text{ต้นทุนสารเคมีรวมที่ลดลง} &= 1,513,623.00 - 1,284,348.64 && \text{บาทต่อปี} \\ &= 229,274.36 && \text{บาทต่อปี} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{หรือคิดเป็นร้อยละที่ลดลง} &= (229,274.36 / 1,513,623.00) \times 100 \\ &= 15.13 \end{aligned}$$

### ง.2.2 ต้นทุนพลังงานที่ใช้ในกระบวนการล้างขวด

จากสถานะปกติของโรงงาน ซึ่งใช้น้ำมันเตาเป็นแหล่งพลังงานในการอุ่นให้ความร้อน เพื่อเพิ่มอุณหภูมิของน้ำจากอุณหภูมิของน้ำปกติที่ 30 องศาเซลเซียส เป็นอุณหภูมิของน้ำล้างขวดที่ต้องควบคุม ที่อุณหภูมิ 90 องศาเซลเซียส พบว่าต้องใช้พลังงานความร้อนในการเพิ่มอุณหภูมิมากถึง 60 องศาเซลเซียส

ขณะที่อุณหภูมิที่เหมาะสมที่สุดที่ได้จากการวิจัย ใช้น้ำมันเตาในการอุ่นน้ำให้ความร้อน เพื่อเพิ่มอุณหภูมิของน้ำ จากอุณหภูมิของน้ำปกติที่ 30 องศาเซลเซียส ขึ้นเป็นอุณหภูมิของน้ำล้างขวดที่ต้องการควบคุมที่อุณหภูมิ 86 องศาเซลเซียส พบว่าต้องใช้พลังงานความร้อนในการเพิ่มอุณหภูมิ 56 องศาเซลเซียส

จากผลการวิจัย พบว่าสถานะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัยใช้อุณหภูมิต่ำกว่าสถานะปกติของโรงงานเท่ากับ 4 องศาเซลเซียส

$$\begin{aligned} \text{คิดเป็นร้อยละที่ลดลง} &= \{(60 - 56) / 60\} \times 100 \\ &= 6.66 \end{aligned}$$

จากข้อมูลในช่วงเดือนมกราคม – ธันวาคม พ.ศ. 2553 พบว่า สถานะปกติของโรงงานใช้น้ำมันเตาเป็นแหล่งพลังงานความร้อน ในการอุ่นไอน้ำสำหรับใช้ในกระบวนการล้างขวด เฉลี่ย 5,160 กิโลกรัมต่อเดือน หรือ 61,920 กิโลกรัมต่อปี จากราคาของน้ำมันเตา 23.50 บาทต่อกิโลกรัม

$$\begin{aligned} \text{คิดเป็นราคาน้ำมันเตา} &= 61,920 \times 23.50 \text{ บาทต่อปี} \\ &= 1,455,120.00 \text{ บาทต่อปี} \end{aligned}$$

ดังนั้นเมื่อสถานะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัยใช้น้ำมันเตาตกลงอีกร้อยละ 4.40

$$\begin{aligned} \text{คิดเป็นราคาน้ำมันเตา} &= \{(100 - 6.66) / 100\} \times 1,455,120.00 \text{ บาทต่อปี} \\ &= 1,358,209.00 \text{ บาทต่อปี} \end{aligned}$$

แสดงว่า

สถานะปกติของโรงงานใช้น้ำมันเตาเฉลี่ย	1,455,120.00	บาทต่อปี
สถานะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัยใช้น้ำมันเตาเฉลี่ย	1,358,209.00	บาทต่อปี

### ง.2.3 ต้นทุนรวมที่ใช้ในกระบวนการล้างขวด

$$\text{ต้นทุนรวมที่ใช้ในกระบวนการล้างขวด} = \text{ต้นทุนสารเคมี} + \text{ต้นทุนพลังงาน}$$

สถานะปกติของโรงงาน

$$\begin{aligned} \text{ใช้ต้นทุนรวม} &= 1,513,623.00 + 1,455,120.00 \text{ บาทต่อปี} \\ &= 2,968,743.00 \text{ บาทต่อปี} \end{aligned}$$

สถานะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัย

$$\begin{aligned} \text{ใช้ต้นทุนรวม} &= 1,284,348.64 + 1,358,209.00 \text{ บาทต่อปี} \\ &= 2,642,557.64 \text{ บาทต่อปี} \end{aligned}$$

เมื่อคิดเป็นความต่างของต้นทุนรวมที่ใช้ในกระบวนการล้างขวด ระหว่างสภาวะปกติของ  
โรงงานและสภาวะที่เหมาะสมที่สุดที่หาได้จากวิจัย พบว่า

$$\begin{aligned} \text{ต้นทุนรวมที่ลดลง} &= 2,968,743.00 - 2,642,557.64 && \text{บาทต่อปี} \\ &= 326,185.36 && \text{บาทต่อปี} \\ \text{หรือคิดเป็นร้อยละที่ลดลง} &= (326,185.36 / 2,968,743.00) \times 100 \\ &= 10.98 \end{aligned}$$



## ประวัติผู้เขียน

ชื่อ-สกุล

นางสาวกาญจนารณ์ บุนนาค

วัน เดือน ปีเกิด

2 กุมภาพันธ์ 2527

ประวัติการศึกษา

ปีการศึกษา 2545

สำเร็จการศึกษามัธยมศึกษาตอนปลาย  
โรงเรียนพระหฤทัย จังหวัดเชียงใหม่

ปีการศึกษา 2549

สำเร็จการศึกษาปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต  
คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

ประสบการณ์การทำงาน

ปี พ.ศ. 2549 – 2554

ตำแหน่ง นักวิทยาศาสตร์

บริษัท เชียงใหม่เบเวอเรจ จำกัด

