

บทที่ 3

วัสดุ อุปกรณ์และวิธีการทดลอง

3.1 วัสดุ

3.1.1 วัสดุดิน

1. ผลมะเกียง ผลมะเกียงที่นำมาใช้เป็นผลมะเกียงแก่จัดมีสีแดงเข้มเกือบม่วง ซึ่งเก็บรวบรวมจากผลที่ร่วงของตามธรรมชาติ ได้วา薛' เช่น ไวท์อุณหภูมิ - 20 องศาเซลเซียส นำมาจากหลากหลายต้นรวมกัน

2. น้ำตาลทรายขาวบริสุทธิ์ บรรจุถุงละ 1 กิโลกรัม ("มิตรผล" บริษัทรวมเกษตรกรอุตสาหกรรม จำกัด จังหวัดชัยภูมิ)

3.1.2 สารเคมี

1. เม็ทโคล (Methocel, food grade, หจก. ไอ. วี. เคเมคิล แอนด์ ซัพพลาย จังหวัดเชียงใหม่)

2. กลีเซอริล โนโนสเตียเรต (glyceryl monostearate, food grade, หจก. ไอ. วี. เคเมคิล แอนด์ ซัพพลาย จังหวัดเชียงใหม่)

3. คาร์บอซีเมธิลเซลลูโลส (carboxy methyl cellulose, food grade, หจก. ไอ. วี. เคเมคิล แอนด์ ซัพพลาย จังหวัดเชียงใหม่)

4. молโตเดกตรินชี DE 9-12 (maltodextrin, food grade, หจก. ไอ. วี. เคเมคิล แอนด์ ซัพพลาย จังหวัดเชียงใหม่)

3.1.3 บรรจุภัณฑ์

1. ถุงอะลูมิเนียมฟอยล์ (OPP/AI/PE) ขนาด 125 x 205 มิลลิเมตร (บริษัท แพค-มาร์ท จำกัด กรุงเทพฯ)

Copyright[©] by Chiang Mai University
All rights reserved

3.2 อุปกรณ์

3.2.1 อุปกรณ์ที่ใช้ผลิตน้ำมันเกียงแจง

1. ตู้อบลมร้อนแบบถาด (Tray dryer, บริษัท กลั่วบยน้ำไทย เตาอบ กรุงเทพฯ)
2. เครื่องตีแบบหัวตะกร้อ (Kitchen Aid, Model KPM5, USA)
3. เครื่องปั่นไฟฟ้า (Blender, National)
4. เครื่องชั่งไฟฟ้าทศนิยม 2 ตำแหน่ง (Analytical balance, Zepper, model SE-1005)
5. ตาดอะลูมิเนียมขนาด 40 x 60 เซนติเมตร
6. กระบอกฉีดน้ำขนาด 250 มิลลิลิตร

3.2.2 อุปกรณ์ที่ใช้วิเคราะห์คุณภาพ

1. ตู้อบแบบลมร้อน (Hot air oven , Memmert, Germany)
2. เครื่องชั่งไฟฟ้าทศนิยม 4 ตำแหน่ง (Analytical balance, Sartorius, model BP 221S, Germany)
3. เครื่องวัดค่าปริมาณน้ำอิสระ (Thermoconstanter, FA-st/1)
4. เครื่องวัดสี (Color-meter, TRI-STIMULUS, model JC-801-S, USA)
5. เครื่องวัดปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ (Hand refractometer, ATAGO, model N1, Brix 0~32, Japan)
6. เครื่องวัดค่าปริมาณความชื้น (Infrared moisture balance, Sartorius, model MA-30, Germany)
7. เครื่องวัดค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH meter, WTW, model pH 526)
8. เครื่องวัดค่าการดูดกลืนแสง (Spectrophotometer, Jasco, model V-503)
9. ชุดอุปกรณ์ทดสอบชิม
10. แบบสอบถามสำหรับการประเมินคุณภาพทางประสานผ้าสัมผัส

3.2.3 เครื่องมือที่ใช้ประมวลผลข้อมูลทางสถิติ

1. เครื่องคอมพิวเตอร์ส่วนบุคคล
2. โปรแกรมสำเร็จรูป SPSS Version 10.0
3. โปรแกรมสำเร็จรูป Microsoft Excel

3.3 วิธีการทดสอบ

3.3.1 ศึกษาวิธีการผลิตมะเกี่ยงผง โดยวิธีเคลือบผิวน้ำตาล

1) การสกัดน้ำมะเกี่ยงและคุณภาพน้ำมะเกี่ยงสกัด นำมาระเบิดหัวลงในอัตราส่วนน้ำต่อเม็ด (pulper finisher) 1 : 1 จากนั้นนำเนื้อมะเกี่ยงผสมกับน้ำในอัตราส่วนน้ำต่อเม็ด 5 นาที แล้วนำมาคั้นน้ำโดยใช้เครื่อง Hydraulic Press (ณัฐภูมิภาณุรังษี, 2541) ตรวจสอบคุณภาพทางกายภาพและเคมีของตัวอย่างนำมาระเบิดหัวลงในอัตราส่วนน้ำต่อเม็ด 5 นาที

- ค่าสี ระบบ L a* b* วัดด้วยเครื่องมือ Color-meter
- ปริมาณกรด (ในรูปกรดซิตริก) โดยวิธีการ Titration ตามวิธี AOAC (1995)
- ความเป็นกรด-ค้าง วัดด้วยเครื่องมือ pH meter
- ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด (total soluble solid) วัดด้วยเครื่องมือ Hand refractometer

- สารแอนโซซัมานินส์ โดยใช้ Spectrophotometer คัดแปลงวิธี Fuleki and Francis, 1968 ; Somers and Evans (1977)

- ปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมด (total phenolic compound) ในรูปของกรดแกลลิก โดยวิธี Folin Ciocalteu (Zoecklein *et al.*, 1995)
- ค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 690 นาโนเมตร โดยใช้ Spectrophotometer
- ปริมาณนำมาระเบิดหัวลงในอัตราส่วนน้ำต่อเม็ด 5 นาที (absolute extraction rate) คำนวณเป็นร้อยละจากนำมาระเบิดหัวลงในอัตราส่วนน้ำต่อเม็ด 5 นาที

$$\text{ปริมาณนำมาระเบิดหัวลงในอัตราส่วนน้ำต่อเม็ด } = \frac{\text{น้ำหนักนำมาระเบิดหัวลงในอัตราส่วนน้ำต่อเม็ด}}{\text{น้ำหนักนำมาระเบิดหัวลงในอัตราส่วนน้ำต่อเม็ด}} \times 100$$

2) ศึกษาปริมาณนำมาระเบิดหัวลงในอัตราส่วนน้ำต่อเม็ด 3 ระดับ คือร้อยละ 30, 40 และ 50 โดยปริมาตรต่อน้ำหนักของน้ำตาล ชั้นน้ำตาล 500 กรัม ต่อ 1 ถาด (ถาดอะลูมิเนียมขนาด 40 x 60 เซนติเมตร) เกลี่ยน้ำตาลให้สม่ำเสมอ และบางที่สุด นำนำมาระเบิดหัวลงในอัตราส่วนน้ำต่อเม็ด 3 ระดับ คือร้อยละ 30, 40 และ 50 โดยปริมาตรต่อน้ำหนักของน้ำตาล ไส้ในกระบอกพลาสติกที่มีขีดบวกปริมาตรที่ 150, 200 และ 250 มิลลิลิตร ตามลำดับ จากนั้นฉีดน้ำมาระเบิดหัวลงบนน้ำตาล

โดยพ่นให้เป็นละอองฟอยในปริมาณครึ่งละ 50 มิลลิลิตร (ร้อยละ 10 ของน้ำหนักน้ำตาล) นำไปอบให้แห้งในตู้อบลมร้อนแบบถูกที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส เวลาในการอบประมาณ 30 นาที (ทง, 2524) และนีดซ้ำจนน้ำมะเกี๊ยงสกัดหมด โดยนีดในปริมาณครึ่งละ 50 มิลลิลิตร แล้วอบต่อจนผลิตภัณฑ์แห้ง โดยให้มีความชื้นสุดท้ายร้อยละ 3 ซึ่งใช้เวลาในการอบต่อประมาณ 2 ชั่วโมง จากนั้นนำเอาน้ำตาลทรายที่ถูกเคลือบด้วยน้ำมะเกี๊ยงสกัดมาบด และบรรจุใส่ในถุงอะลูมิเนียมฟอยล์ จากน้ำมะเกี๊ยงผงที่ได้นำมาตรวจสอบคุณภาพ ดังนี้

2.1) ตรวจสอบคุณภาพทางกายภาพและเคมีของน้ำมะเกี๊ยงผง โดยตรวจวัดคุณภาพต่างๆ ดังนี้

- ค่าสีระบบ L a* b* วัดด้วยเครื่องมือ Color-meter
- ความสามารถในการคืนรูป (rehydration) (ชนันท์, 2545)
- ความสามารถในการละลาย (solubility) (AL-Kahtani and Hassan, 1990)
- ค่าการกระจายตัว (dispersibility) (AL-Kahtani and Hassan, 1990)
- ปริมาณความชื้น วัดด้วยเครื่องมือ Infrared Moisture Balance
- ปริมาณน้ำอิสระ (a_w) วัดด้วยเครื่องวัดค่า Water activity
- การดูดความชื้น (ดัดแปลงจาก Landrock and Proctor, 1951)

2.2) ตรวจสอบคุณภาพทางกายภาพและเคมีของน้ำมะเกี๊ยงคืนรูปจากน้ำมะเกี๊ยงผง โดยนำน้ำมะเกี๊ยงผงมาละลายในน้ำ โดยปรับปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเท่ากับ 15 องศา-บริกซ์ (นิอร และคณะ, 2539)

- ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด (total soluble solid) วัดด้วย Hand refractometer
- ปริมาณกรด (ในรูปกรดซิตริก) โดยวิธีการ Titration ตามวิธี AOAC (1995)
 - ความเป็นกรด-ด่าง วัดด้วยเครื่องมือ pH meter
 - สารแอนโซซัมานินส์ โดยใช้ Spectrophotometer ดัดแปลงวิธี Fuleki and Francis (1968) ; Somers and Evans (1977)
 - ปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมด (total phenolic compound) ในรูปของกรดแกลลิก โดยวิธี Folin Ciocalteu (Zoecklein *et al.*, 1995)

การทดลองในข้อ 2.1 และ 2.2 เป็นการวางแผนการทดลองแบบ CRD (Completely Randomized Design) นำข้อมูลที่ได้ไปวิเคราะห์ความแปรปรวน (ANOVA) และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของตัวอย่างด้วยวิธี DMRT (Duncan's New Multiple Range Test)

2.3) ทดสอบคุณภาพทางประสาทสัมผัสแบบ Hedonic scaling 5 points โดยใช้ผู้ทดสอบชิมที่ผ่านการฝึกฝนจำนวน 15 คน โดยนำมะเกี๊ยงลงมาละลายในน้ำ โดยปรับปริมาณของเนื้องที่ละลายได้ทั้งหมดเท่ากับ 15 องศากริกซ์ (นิออร์ และคณะ, 2539) ตรวจสอบคุณภาพทางค้านลักษณะประภูมิต่อสายตา สีน้ำมะเกี๊ยง กลิ่นมะเกี๊ยง รสชาติรวม และการยอมรับรวม วางแผนการทดลองแบบ RCBD (Randomized Complete Block Design) นำข้อมูลที่ได้ไปวิเคราะห์ความแปรปรวน (ANOVA) และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของตัวอย่างด้วยวิธี DMRT (Duncan's New Multiple Range Test)

2.4) คำนวณค่าใช้จ่ายในการผลิตมะเกี๊ยง พโดยคำนวณจากค่าวัสดุคิด ค่าแรงงาน ค่าไฟฟ้า และค่าบรรจุภัณฑ์ ที่ใช้ในการผลิตมะเกี๊ยงซงละลาย

3.3.2 ศึกษาวิธีการผลิตมะเกี๊ยง พโดยวิธีอบแห้งแบบไฟฟ้า-แมก

1) กระบวนการผลิตมะเกี๊ยง พโดยวิธีอบแห้งแบบไฟฟ้า-แมก

1.1) นำน้ำมะเกี๊ยงสดๆที่ได้จากการเตรียมในหัวข้อ 3.3.1 ข้อ 1 ปรับปริมาณของเนื้องที่ละลายได้ทั้งหมดเท่ากับ 25 องศากริกซ์ ด้วยน้ำตาลทราย และเติมนอลโตเดกซ์ตرينร้อยละ 15 โดยปริมาตร (พรมณิชา และคณะ, 2545) คงจนมอลโตเดกซ์ตринละลายหมด

1.2) เตรียมสารที่ก่อให้เกิดไฟฟ์ชันนิกต่างๆ โดยต้มน้ำจนมีอุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส ก่อนๆ เทสารที่ก่อให้เกิดไฟฟ์ลงไปในน้ำอย่างช้าๆ พร้อมกับคนให้กระจายตัวอย่างสม่ำเสมอ ทึ้งไว้ให้เย็นโดยวนตลอดเวลา จะได้เจลของสารที่ก่อให้เกิดไฟฟ์ โดยเตรียมให้มีความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนัก (วัชรี และรัตน์, 2543)

1.3) วิธีการตีไฟฟ์ นำส่วนผสมน้ำมะเกี๊ยงเทลงในโถของเครื่องตี เปิดเครื่องให้ตีด้วยความเร็วช้าที่สุดเพื่อเป็นการคนให้ส่วนผสมมีความสม่ำเสมอ จากนั้นจึงก่อให้ก่อให้เกิดไฟฟ์ลงไปในส่วนผสมน้ำมะเกี๊ยง พร้อมกับเร่งความเร็วในการตีให้เร็วขึ้นจนถึงความเร็วสูง (ระดับเบอร์ 8) เป็นเวลา 30 นาที

1.4) การอบแห้งแบบไฟฟ้า-แมก นำไฟฟ์ที่ได้จากการตีบรรจุในถุงสำหรับบีบโดยใช้หัวที่เป็นรูกลม มีเส้นผ่าศูนย์กลางขนาด 5 มิลลิเมตร โดยบีบไฟฟ์ให้เป็นเส้นยาวต่อเนื่องกันบนถาดที่มีรู รีบนำเข้าอบในตู้อบลมร้อนแบบตาก โดยใช้อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 1 ชั่วโมง หรือจนแห้งสนิท

1.5) การบรรจุ หลังจากที่ทำการอบแห้ง เมื่อนำผงมะเกี๊ยงที่อบได้ออกจากตู้อบให้สูดผงออกจากการค่าให้เร็วที่สุด และบรรจุไว้ในถุงอะลูมิเนียมพอยล์ แล้วปิดผนึกด้วยความร้อน

2) การเลือกชนิดของสารก่อให้เกิดโพฟที่เหมาะสมกับน้ำมะเกี๊ยงผง

2.1) การเลือกสารก่อให้เกิดโพฟที่เหมาะสม โดยการใช้สารก่อให้เกิดโพฟ 3 ประเภท คือ Methocel, Glyceryl monostearate (GMS), Carboxy methyl cellulose (CMC) และใช้สารผสม 3 ประเภท คือ Methocel ผสมกับ GMS , Methocel ผสมกับ CMC และ GMS ผสมกับ CMC โดยอัตราส่วนที่ผสมสาร 2 ชนิด คือ 1:1 โดยนำหนัก นำสารก่อให้เกิดโพฟแต่ละชนิดทำ การละลายในน้ำให้สารละลายมีความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยนำหนัก (ตามข้อ 1.2) ค่อยๆ เติมสาร ละลายของสารก่อให้เกิดโพฟลงในน้ำมะเกี๊ยงที่เตรียมตามข้อ 1.1 ในปริมาตร 300 มิลลิลิตร ทำการตีโพฟ และเพิ่มปริมาตรของสารก่อให้เกิดโพฟขึ้นเรื่อยๆ จนเกิดโพฟ หาระดับที่ค่าที่สุดของ สารก่อให้เกิดโพฟ คือ ปริมาณของสารที่เติมลงไปในส่วนผสมน้ำมะเกี๊ยงในสัดส่วนที่น้อยที่สุดที่ สามารถทำให้เกิดโพฟได้ เลือกเฉพาะสารก่อให้เกิดโพฟที่มีความเป็นไปได้นำไปศึกษาต่อไป

2.2) ศึกษาปริมาณของสารก่อให้เกิดโพฟที่เหมาะสม จากชนิดและปริมาณต่างๆ ของสารก่อให้เกิดโพฟแต่ละชนิดจากข้อ 2.1 นำมาทดลองการตีให้เกิดโพฟ โดยมีการเพิ่ม ปริมาณอีก 5 ระดับๆ ละ ร้อยละ 10 เมื่อเกิดโพฟแล้วนำทดสอบคุณภาพ ดังนี้

- ความคงตัวของโพฟ ตามวิธี drainage method (Sauter and Montourey, 1972) เพื่อหาอัตราการแยกตัวของเหลวออกจากโพฟ (ภาคผนวก ค ข้อ 5)

- ความหนาแน่นของโพฟ (ชันท์, 2545) เพื่อหาค่ามวล (mass) ของโพฟ ต่อหนึ่งหน่วยปริมาตร (ภาคผนวก ค ข้อ 6)

- ค่า overrun ของโพฟ (Kirk and Sawyer, 1991) เพื่อหาปริมาตรที่เพิ่มขึ้นของโพฟจากส่วนผสมน้ำมะเกี๊ยง เนื่องจากมีการเพิ่มอากาศให้กับส่วนผสมน้ำมะเกี๊ยงจนเกิด โพฟ (ภาคผนวก ค ข้อ 7)

วางแผนการทดลองแบบ CRD (Completely Randomized Design) นำข้อมูลที่ได้ไป วิเคราะห์ความแปรปรวน (ANOVA) และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของตัวอย่างด้วยวิธี DMRT (Duncan's New Multiple Range Test)

เมื่อได้ชนิดของสารก่อให้เกิดโพฟ และปริมาณการใช้ที่เหมาะสม นำไปตีโพฟกับน้ำ มะเกี๊ยงที่เตรียมไว้ ทำการอบแห้งตามวิธีการข้อ 1.4 และ 1.5 นำผลิตภัณฑ์มะเกี๊ยงผงมาตรวจสอบ คุณภาพ ดังนี้

- ตรวจสอบคุณภาพทางกายภาพและเคมีของน้ำมะเกี๊ยงผง และน้ำมะเกี๊ยงคืนรูปจาก มะเกี๊ยงผง โดยทำการตรวจสอบเช่นเดียวกับในหัวข้อ 3.3.1 ข้อ 2.1 และ 2.2 ตามลำดับ วางแผน

การทดลองแบบ CRD นำข้อมูลที่ได้ไปวิเคราะห์ความแปรปรวน (ANOVA) และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของตัวอย่างด้วยวิธี DMRT (Duncan's New Multiple Range Test)

- ทดสอบคุณภาพทางปราสาทสัมผัสแบบ Hedonic scaling 5 points โดยใช้ผู้ทดสอบชินที่ผ่านการฝึกฝนจำนวน 15 คน โดยนำมาระเกียงผงมาละลายในน้ำ โดยปรับปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเท่ากับ 15 องศาเรกิซ์ (นิอร และคณะ, 2539) ตรวจสอบคุณภาพทางด้านลักษณะปราภูตอสายตา สีนำมาระเกียง กลิ่นมะเกียง รสชาติรวม และการยอมรับรวม วางแผนการทดลองแบบ RCBD (Randomized Complete Block Design) นำข้อมูลที่ได้ไปวิเคราะห์ความแปรปรวน (ANOVA) และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของตัวอย่างด้วยวิธี DMRT (Duncan's New Multiple Range Test)

- คำนวณค่าใช้จ่ายในการผลิตมะเกียงผง โดยคำนวณจากค่าวัสดุดิบ ค่าแรงงาน ค่าไฟฟ้า และค่าบรรจุภัณฑ์ ที่ใช้ในการผลิตมะเกียงผงของละลาย

3.3.3 เปรียบเทียบคุณภาพของมะเกียงผงโดยวิธีเคลือบผิวน้ำตาล และวิธีอบแห้งแบบไฟฟ้า-แมก กับนำมาระเกียงพร้อมดื่ม

นำมาระเกียงผงที่ผ่านการคัดเลือกจากการทดลองข้อ 3.3.1 และ 3.3.2 มาคืนรูปโดยการละลายในน้ำ ปรับปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเท่ากับ 15 องศาเรกิซ์ และผลิตภัณฑ์นำมาระเกียงพร้อมดื่ม จากสถานบันเทอนโนโลยีราชมงคล วิทยาเขตลำปาง (วช.ลป.) เปรียบเทียบคุณภาพของนำมาระเกียงด้านกายภาพ เคมี และทดสอบคุณภาพทางปราสาทสัมผัสแบบ Hedonic scaling 5 points โดยใช้ผู้ทดสอบชินที่ผ่านการฝึกฝนจำนวน 15 คน ตรวจสอบด้านลักษณะปราภูตอสายตา สีนำมาระเกียง กลิ่นมะเกียง รสชาติรวม และการยอมรับรวม วางแผนการทดลองแบบ RCBD (Randomized Complete Block Design) นำข้อมูลที่ได้ไปวิเคราะห์ความแปรปรวน (ANOVA) และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของตัวอย่างด้วยวิธี DMRT (Duncan's New Multiple Range Test)