

บทที่ 3

วิธีดำเนินการวิจัย

การศึกษาวิจัยในครั้งนี้ เป็นการศึกษาเกี่ยวกับการผลิตน้ำเกล่นตะวันผง โดยแบ่งการศึกษาออกเป็น 2 ประเด็น คือ ศึกษาเกี่ยวกับวิธีการผลิตน้ำเกล่นตะวันผง โดยวิธีการทำแห้งแบบไฟฟ์-แม่พิมพ์ ศึกษาคุณภาพและต้นทุนการผลิตของผลิตภัณฑ์น้ำเกล่นตะวันผง

3.1 วัสดุ สารเคมีและบรรจุภัณฑ์

3.1.1 วัตถุดิบ คือ หัวเกلنตะวัน เบอร์ 2 พันธุ์ JA 89 จากแปลงทคลองมหาวิทยาลัยขอนแก่น อำเภอเมือง จังหวัดขอนแก่น อายุหลังการเก็บเกี่ยว 120 วัน เก็บรักษาผลสุดที่อุณหภูมิ 2 องศาเซลเซียส

3.1.2 สารเคมี

3.1.2.1 เมทโอดอล (Methocel, food grade, Vidhyasom Co., Ltd, Thailand)

3.1.2.2 กลีเซอริล โนนสเตียเรท (Glyceryl Monostearate, food grade, Vidhyasom Co., Ltd, Thailand)

3.1.2.3 คาร์บอชีเมทิลเซลลูโลส (Carboxy Methyl Cellulose, food grade, Vidhyasom Co., Ltd, Thailand)

3.1.3 บรรจุภัณฑ์ คือ ถุงอะลูมิเนียมฟอยล์ (OPP/AI/PE)(Vidhyasom Co., Ltd, Thailand)

3.2 เครื่องมือและอุปกรณ์

3.2.1 เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้ผลิตน้ำเกล่นตะวันผง

3.2.1.1 ตู้อบลมร้อนแบบถาด (Tray dryer, Thai Pradist Engineering Factory Co., Ltd. Thailand)

3.2.1.2 เครื่องตีแบบตะกร้อ (“KitckenAid” บริษัท กิตติวัฒนา ประเทศไทย)

3.2.1.3 เครื่องปั่นน้ำผลไม้ (Blender , PHILIP ประเทศไทย)

3.2.1.4 เครื่องปิดผนึกระบบสูญญากาศ (Packing Machine “SuperVac” model GK 100, Wien)

3.2.1.5 อ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิ (Water Bath Memmert model WB 14, Memmert GMbH+ Co. KG, Germany)

3.2.1.6 เครื่องชั่งไฟฟ้าทศนิยม 2 ตำแหน่ง (Analytical Balance“Chyo” model MK- 300E, YMC Co., Ltd., Japan)

3.2.1.7 เครื่องสกัดน้ำผักผลไม้ (“Moulinex ” ประเทศไทย)

3.2.2 เครื่องมือและอุปกรณ์ที่ใช้วิเคราะห์คุณภาพ

3.2.2.1 ตู้อบลมร้อน (Hot air oven, Memmert Co. KG, Germany)

3.2.2.2 ชุดถ้วยอะลูมิเนียมสำหรับหาความชื้น (Moisture Can)

3.2.2.3 เครื่องชั่งไฟฟ้าทศนิยม 4 ตำแหน่ง (Analytical Balance “Sartorius” model A120S, Sartorius GmbH Gottingen, Germany)

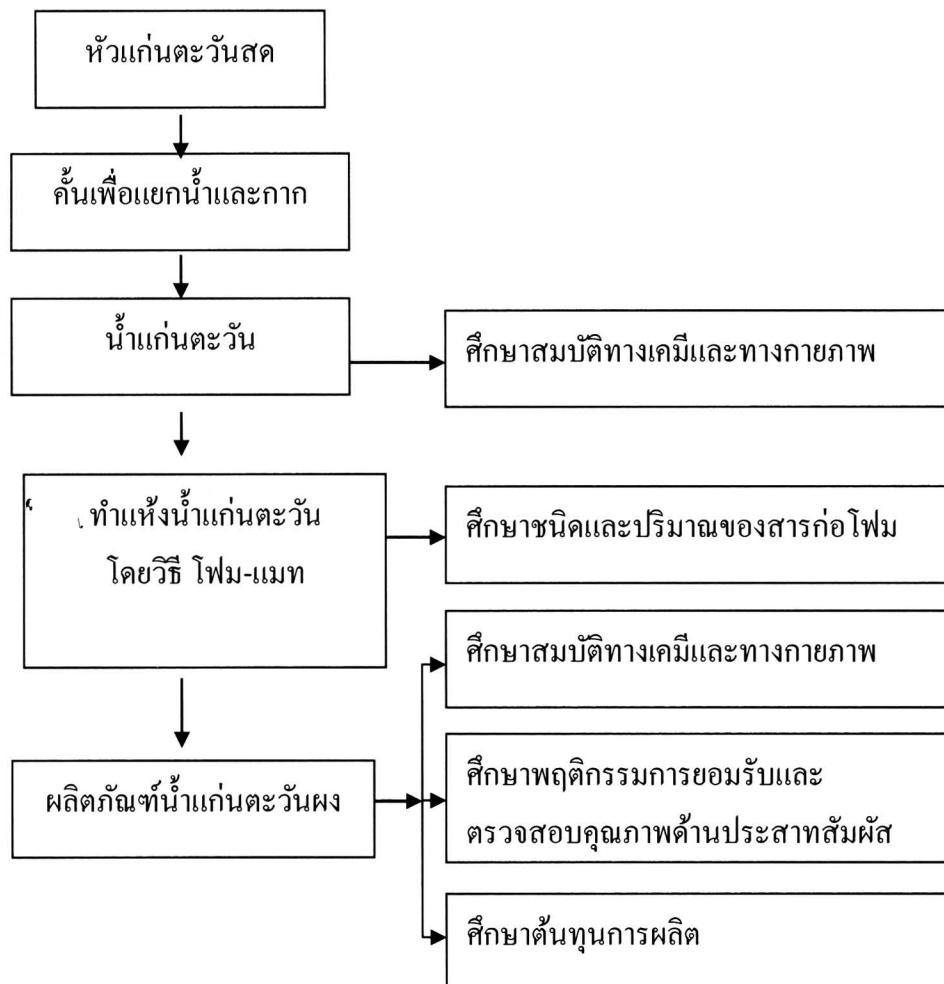
3.2.2.4 เครื่องวัดค่าปริมาณน้ำอิสระ (Water Activity, บริษัท jarerpan เทคโนโลยี)

3.2.2.5 เครื่องวัดสี (Color reader KONITA MINALTA รุ่น CR-10)

3.2.2.6 เครื่องวัดปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ (Hand Refractometer “ATAGO” model NI Brix 0~32, Japan)

3.3 ขั้นตอนการวิจัย

การผลิตและการตรวจสอบคุณภาพน้ำเก็บตะวันพง มีขั้นตอนวิธีการผลิตและการตรวจสอบคุณภาพ แสดงดังภาพ 5



ภาพ 5 ขั้นตอนการผลิตน้ำแก่นตะวันผงและการตรวจสอบคุณภาพน้ำแก่นตะวันผง

3.3.1 การศึกษาสมบัติทางเคมีและทางกายภาพของน้ำแก่นตะวัน

น้ำแก่นตะวันที่ใช้ในการวิจัย ได้จากการนำหัวแก่นตะวันมาแยกกาบและน้ำ โดยเครื่องสกัดน้ำผักผลไม้ จากนั้นนำน้ำที่ได้มารวจวัดคุณภาพต่างๆ ดังนี้

3.3.1.1 การตรวจสอบค่าสี โดยใช้เครื่อง Color reader

3.3.1.2 การตรวจสอบปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ โดยใช้เครื่อง Hand refractometer

3.3.1.3 การตรวจสอบปริมาณน้ำแก่นตะวันที่สกัดได้ (% yield) คำนวณเป็นร้อยละจากน้ำแก่นตะวันที่สกัดได้จริง โดยคำนวณจากสูตร

$$\text{ปริมาณน้ำแก่นตะวันที่สกัดได้} = \frac{\text{น้ำหนักน้ำที่สกัดได้ (กิโลกรัม)}}{\text{น้ำหนักแก่นตะวันเริ่มต้น (กิโลกรัม)}} \times 100$$

3.3.1.4 การตรวจสอบชนิดและปริมาณน้ำตาลในน้ำเก้นตะวัน โดยใช้วิธี In house method based on compendium of method for food analysis (พรรภพกา รัตน์โภศด และคณะ, 2551)

3.3.1.5 การตรวจสอบปริมาณอินูลินในน้ำเก้นตะวัน โดยใช้เครื่อง photo UV-Vis Spectrophotometer โดยการซึ่งน้ำหนักแก่นตะวันปริมาณ 0.1 กรัม สถา๊ดดี้วันน้ำร้อนอุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส เวลา 15 นาที ใช้ชุดวิเคราะห์ปริมาณอินูลิน วิเคราะห์โดยการย่อยด้วยเอนไซม์ซูครีส (Sucrase) และฟรุกตาเนส (Fructanase) วัดค่าดูดกลืนแสงด้วยเครื่องวัดการดูดกลืนแสง Spectrophotometer รุ่น Lamda 25 ความยาวคลื่น 340 นาโนเมตร (วิภาวดี ศรีคำภา, 2551)

3.3.2 ศึกษาชนิดของสารก่อไฟฟ์เหมาะสมในการผลิตน้ำเก้นตะวันผง

การเลือกสารก่อไฟฟ์ที่เหมาะสม โดยการใช้สารก่อไฟฟ์ที่มีความเข้มข้นร้อยละ 1 จำนวน 3 ชนิด คือ Methocel, Glyceryl Monostearate (GMS), Carboxy Methyl Cellulose (CMC) และใช้สารผสม 3 ชนิด คือ Methocel ผสมกับ GMS, Methocel ผสมกับ CMC และ GMS ผสมกับ CMC โดยอัตราส่วนที่ผสมสาร 2 ชนิด คือ 1 : 1 โดยน้ำหนัก ดังตาราง 4

ตาราง 4 สิ่งทดลองสำหรับการศึกษาผลของชนิดของสารก่อไฟฟ์ที่เหมาะสม

สิ่งทดลองที่	ปริมาณน้ำเก้นตะวัน	ชนิดของสารก่อไฟฟ์
	(มิลลิลิตร)	
1	300	Methocel
2	300	GMS
3	300	CMC
4	300	Methocel + GMS อัตราส่วน 1:1
5	300	Methocel + CMC อัตราส่วน 1:1
6	300	GMS + CMC อัตราส่วน 1:1

นำสารก่อไฟฟ์แต่ละชนิดมาทำการละลายในน้ำให้มีความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยน้ำหนักจากนั้นค่อยๆเติมสารละลายของสารก่อไฟฟ์ลงในน้ำเก้นตะวันในปริมาตร 300 มิลลิลิตร ทำการตีไฟฟ์โดยเบดเครื่องให้ตีด้วยความเร็วชาที่สุดเพื่อเป็นการคนน้ำเก้นตะวันให้สม่ำเสมอ จากนั้นค่อยๆเทสารก่อไฟฟ์ลงไปในน้ำเก้นตะวันพร้อมกับเร่งความเร็วในการตีให้เร็วขึ้นจนถึง



ความเร็วสูงสุด และเพิ่มปริมาตรของสารก่อฟองขึ้นเรื่อยๆจนเกิดไฟฟ์นาน 20 นาที ดังแปลงจาก สมชาย จอมดวง และอรทัย นุญทะวงศ์ (2548) สังเกตการเกิดฟองในน้ำแก่นตะวัน หาระดับที่ ต่ำที่สุดของสารก่อฟอง คือ ปริมาณของสารที่เติมลงไปในส่วนผสมของน้ำแก่นตะวันในสัดส่วนที่ น้อยที่สุดที่สามารถทำให้เกิดฟองได้ และเลือกเฉพาะสารก่อฟองที่มีความเป็นไปได้นำไปศึกษา ต่อไปวางแผนการทดลองแบบสุ่มสมบูรณ์ (Completed randomized design, CRD) จำนวน 3 ชั้น นำข้อมูลที่ได้ไปวิเคราะห์ความแปรปรวน (ANOVA) และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของตัวอย่างด้วยวิธี Duncan New's Multiple Range Test (DNMRT) ที่ระดับความเชื่อมั่น ร้อยละ 95 โดยทำการ ตรวจสอบคุณภาพของน้ำแก่นตะวันผงชงละลายดังนี้

3.3.2.1 การตรวจสอบปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ของส่วนผสมน้ำแก่นตะวันที่ นำมาตีให้เกิดฟองด้วยเครื่อง Hand Refractometer

3.3.2.2 การตรวจสอบความหนาแน่นของฟอง (Karim and Wai, 1999)

3.3.2.3 การตรวจสอบปริมาณการแยกตัวของน้ำ (AOAC, 2002)

3.3.3 ศึกษาปริมาณสารก่อฟองที่เหมาะสมในการผลิตน้ำแก่นตะวันผง

เลือกประเภทและปริมาณต่ำสุดของสารก่อฟองจากผลการวิจัยในข้อ 3.3.2 จากนั้นทำการ แผนพื้นปริมาณสารก่อฟองเพิ่มขึ้นเป็น 5 ระดับ โดยแต่ละระดับเพิ่มปริมาณขึ้นร้อยละ 10 ของสิ่ง ทดลองที่คัดเลือกได้จากการวิจัยในข้อ 3.3.2 โดยวางแผนการทดลองแบบสุ่มสมบูรณ์ (Completed randomized design, CRD) จำนวน 3 ชั้น แล้วนำข้อมูลที่ได้ไปวิเคราะห์ความแปรปรวน (ANOVA) และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของตัวอย่างด้วยวิธี Duncan New's Multiple Range Test (DNMRT) ที่ระดับความเชื่อมั่น ร้อยละ 95 และนำมาวิเคราะห์ความแปรปรวนโดยวิธี Student's t – Test แล้ว ทำการตรวจสอบคุณภาพของฟองดังต่อไปนี้

3.3.3.1 การตรวจสอบปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ของส่วนผสมน้ำแก่นตะวัน ที่นำมาตีให้เกิดฟองด้วยเครื่อง hand refractometer

3.3.3.2 การตรวจสอบปริมาณการแยกตัวของน้ำ (AOAC, 2002)

3.3.3.3 การความหนาแน่นของฟอง (Karim and Wai, 1999)

3.3.3.4 การวัดค่า Overrun ของฟอง (Kirk and Sawyer, 1991)

3.3.4 ศึกษาสมบัติของผลิตภัณฑ์น้ำแก่นตะวันผง

เมื่อได้ชนิดและปริมาณของสารก่อฟองที่เหมาะสมในการผลิตน้ำแก่นตะวันผงแล้ว นำไป ตีฟองกับน้ำแก่นตะวันที่เตรียมไว้จากนั้นทำการอบที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส จนกระทั่ง ผลิตภัณฑ์มีค่า a_w น้อยกว่า 0.6 จากนั้นนำมาดึงเป็นผงแล้วร่อนผ่านตะแกรง 100 เมช และนำ ผลิตภัณฑ์น้ำแก่นตะวันผงมาตรวจสอบคุณภาพ ดังนี้

3.3.4.1 การตรวจสอบค่าสี โดยเครื่อง Color reader

3.3.4.2 การตรวจสอบคุณภาพทางเคมีของน้ำเกล่นตะวันผง ได้แก่

- 1) ความชื้น (AOAC, 2002)
- 2) ปริมาณน้ำอิสระ (AOAC, 2002)
- 3) ปริมาณและชนิดของน้ำตาล โดยวิธี In house method based on compendium of method for food analysis (พวรรณพาก รัตน์ โภศด และคณะ, 2551)

4) ปริมาณอินูลิน โดยใช้เครื่อง Photo UV-Vis Spectrophotometer โดยการซึ่งน้ำหนักเกล่นตะวันผงปริมาณ 0.1 กรัม ตกัดด้วยน้ำร้อนอุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส เวลา 15 นาที ใช้ชุดวิเคราะห์ปริมาณอินูลิน ซึ่งวิธีการวิเคราะห์โดยการย่อยด้วยเอนไซม์ซูคราส (Sucrase) และฟรุกตาเนส (Fructanase) วัดค่าดูดกลืนแสงด้วยเครื่องวัดการดูดกลืนแสง Spectrophotometer รุ่น Lamda 25 ความยาวคลื่น 340 นาโนเมตร (วิภาวดี ศรีคำภา, 2551)

3.3.4.3 การตรวจสอบระยะเวลาในการละลายของน้ำเกล่นตะวันผง (Al-Khatani and Hassan, 1990)

3.3.4.4 พฤติกรรมผู้บริโภคและการยอมรับผลิตภัณฑ์น้ำเกล่นตะวันผง โดยใช้แบบสอบถามประเมินการยอมรับผลิตภัณฑ์น้ำเกล่นตะวันผง จากผู้บริโภค จำนวน 300 คน เตรียมตัวอย่างน้ำเกล่นตะวันผงละลาย โดยใช้แก่นตะวันผง 18 กรัมละลาย ในน้ำปริมาตร 150 มิลลิลิตร มีค่าของแข็งที่ละลายน้ำได้เท่ากับ 15 องศาบริกซ์ และให้ได้ถ่ายชิมขนาด 40 มิลลิลิตร พร้อมกับตัวอย่างผลิตภัณฑ์ที่บรรจุในซองขนาด 18 กรัม จำนวน 1 ซองให้กับกลุ่มนักเรียนนักศึกษาเจ้าหน้าที่ คณะครุวิทยาลัยเกษตรและเทคโนโลยีกำแพงเพชร และเกษตรกรผู้นำรับการอบรมจากกลุ่มธนาคารเพื่อการเกษตรและสหกรณ์ จังหวัดกำแพงเพชร ทำการประเมินและทดสอบชิม

3.3.5 คำนวณต้นทุนการผลิตน้ำเกล่นตะวันผง

ทำการคำนวณต้นทุนการผลิตน้ำเกล่นตะวันผง