

## บทที่ 3

### วิธีการดำเนินงานวิจัย

การวิจัยครั้งนี้เป็นการวิจัยแบบทดลอง ผู้วิจัยได้แบ่งการศึกษาออกเป็น 2 ส่วน ได้แก่ การศึกษากระบวนการผลิตจนวนความร้อน และทดสอบสมบัติเชิงความร้อนของจนวนความร้อนที่ผลิตได้ โดยศึกษากระบวนการผลิตจนวนจากเส้นใยโพลีเอสเตอร์ และน้ำยางธรรมชาติ สามารถแบ่งได้เป็น 3 ขั้นตอน คือ การเตรียมเส้นใยโพลีเอสเตอร์ การเตรียมน้ำยางธรรมชาติสำหรับกระบวนการขึ้นรูป และกระบวนการขึ้นรูปแผ่นจนวนความร้อนโดยใช้วิธีพ่นเคลือบประสาน หลังจากได้แผ่นจนวนแล้วจึงนำไปทดสอบสมบัติทางกายภาพต่อไป

#### 3.1 วัสดุ สารเคมี และเครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย

##### 3.1.1 วัสดุ และสารเคมีที่ใช้ในการวิจัย

1. โพลีเอสเตอร์
2. น้ำยางพารา
3. โซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH)
4. สารบอแรกซ์

##### 3.1.2 เครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย

1. เครื่องปั่นโพลีเอสเตอร์
2. ถาดอลูมิเนียม
3. หม้อสเตนเลส
4. เครื่องอัดแผ่นจนวนความร้อน
5. กระบอกตวง
6. นาฬิกาจับเวลา
7. เครื่องปั่นกวนน้ำยาง
8. บีกเกอร์
9. เครื่องทดสอบค่าการนำความร้อน
10. เครื่องชั่งระบบดิจิทัล และแบบธรรมดา
11. ผ้าขาวบาง
12. แท่งคนสาร

### 3.2 วิธีการผลิตฉนวนกันความร้อนจากเส้นใยโพลีเอสเตอร์ กับน้ำยางธรรมชาติ

ก่อนที่จะนำเส้นใยมาผลิตฉนวนกันความร้อนได้นั้นต้องทำการปรับปรุงโพลีเอสเตอร์ให้กลายเป็นเส้นใยขนาดเล็กและมีความอ่อนนุ่มมากขึ้น โดยการหั่นให้มีความยาวแต่ละชิ้นประมาณ 1 นิ้ว แล้วนำไปปั่นโดยเครื่องปั่นโพลีเอสเตอร์ ดังแสดงกระบวนการเตรียมเส้นใยในภาพที่ 3.1

3.2.1 การหาสภาวะในการเตรียมเส้นใยโพลีเอสเตอร์โดยทำการปรับปรุงให้มีสมบัติที่เหมาะสมในการผลิตแผ่นฉนวน โดยการนำเส้นใยโพลีเอสเตอร์ที่ได้จากการปั่น โพลีเอสเตอร์ด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) เพื่อให้ได้เส้นใยที่เหมาะสม คือมีความอ่อนนุ่มเป็นเส้นเรียวยาว โดยหาอัตราส่วนของโซเดียมไฮดรอกไซด์ต่อการปั่นกวนดังนี้

1. ใช้ความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 10% 15% และ 20% โดยน้ำหนัก
2. อุณหภูมิในการปั่นกวน 100 °C
3. เวลาที่ใช้ในการปั่นกวนเส้นใย 10 นาที 15 นาที และ 20 นาที
4. อุณหภูมิอบที่แผ่นฉนวน 80 °C
5. เวลาในการอบที่ 6 ชั่วโมง

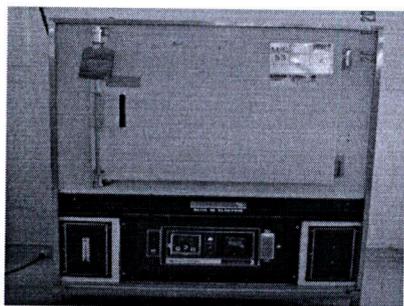
จากการทดลองนำโพลีเอสเตอร์มาปั่นกวนกับสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ (NaOH) เพื่อให้ได้เป็นเส้นใยที่เหมาะสม โดยคำนึงถึงความอ่อนนุ่ม และอัตราส่วนระหว่างความยาวต่อความกว้าง (Aspect ratio) ของเส้นใยที่ได้ และตัวแปรสำคัญที่ควบคุมคือความเข้มข้นและเวลาในการทำปฏิกิริยาของสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์โดยทำการทดสอบที่ความเข้มข้น ตั้งแต่ 10% – 20 % โดยน้ำหนัก (%wt) และเวลาในการทำปฏิกิริยา ตั้งแต่ 10 ถึง 20 นาที ที่อุณหภูมิ 100 °C แล้วจึงทำการกรองและล้างด้วยน้ำให้สะอาด ก่อนนำเส้นใยจากโพลีเอสเตอร์ไปอบที่อุณหภูมิ 80 °C เป็นเวลา 6 ชั่วโมง จากผลการทดลองพบว่า ที่ความเข้มข้นของสารละลาย NaOH เท่ากับ 15 และ 20 %wt พบว่า เส้นใยที่ได้มีความละเอียดมากจนกระทั่งเส้นใยเกาะตัวกันเป็นกลุ่มก้อน ก่อให้เกิดปัญหาในขณะขึ้นรูป เนื่องจากสารเชื่อมติด (Binder) ไม่สามารถเคลือบบนผิวของเส้นใยอย่างทั่วถึง ในขณะที่เมื่อใช้ความเข้มข้นของสารละลาย NaOH เท่ากับ 5% %wt เป็นเวลา 20 นาที พบว่า ลักษณะของเส้นใยที่ผ่านการเตรียมด้วยสภาวะนี้มีความแข็งแรงกระด้าง และเส้นใยยังไม่สะอาดพอ ในขณะที่ใช้ความเข้มข้นของสารละลาย NaOH เท่ากับ 10% %wt ขนาด Aspect ratio เพิ่มขึ้นจาก และมีความอ่อนตัวจากเดิม รวมทั้งมีการเกาะเกี่ยวผสมกันพอเหมาะไม่เพี้ยนเกินไป ดังนั้นสภาวะในการเตรียมเส้นใยที่เหมาะสมสำหรับกระบวนการขึ้นรูปแผ่นฉนวนความร้อน คือที่ความเข้มข้นของสารละลาย NaOH 10%wt โดยใช้เวลาในการทำปฏิกิริยา 20 นาที



นำใบสับประดัดเป็นชิ้นเล็กๆ



นำใบสับประดมาปั่นกวนในสารละลาย NaOH ที่ความเข้มข้น 10%wt อุณหภูมิ 100° C เป็นเวลา 20 นาที



นำเส้นใยล้างให้สะอาดและนำไปอบให้แห้งที่อุณหภูมิ 80° C เป็นเวลา 6 ชั่วโมง



ลักษณะเส้นใยที่ได้

ภาพที่ 3.1 แสดงกระบวนการเตรียมเส้นใยจากใบสับประด

3.2.2 การเตรียมน้ำยางธรรมชาติสูตรเบ้ายางเพื่อให้เหมาะสมกับการใช้งาน งานวิจัยนี้เลือกน้ำยางธรรมชาติ เพื่อใช้เป็นตัวประสานให้เส้นใยโพลีเอทิลีนกับยางธรรมชาติได้ดี โดยเติมสารเคมีลงในน้ำยางธรรมชาติเพื่อให้ได้น้ำยางธรรมชาติสูตรเบ้ายาง เตรียมนำไปใช้ขึ้นรูปแผ่นฉนวน ให้เหมาะสมกับการใช้งาน เช่น การต้านทานเชื้อรา การต้านทานการเสื่อมสภาพจากแสงแดด เป็นต้น

ส่วนประกอบของสารเคมี (สูตรเบ้ายาง) ที่เติมลงในน้ำยางธรรมชาติ มีดังนี้

1. โปแตสเซียมไฮดรอกไซด์	3	กรัม
2. โปแตสเซียมลอรเทท	1	กรัม
3. ซัลเฟอร์	4	กรัม
4. ซิงค์ไดเอททิลไดทิลโอคาร์บอเนต	2	กรัม
5. วิงสเตย์แอล	2	กรัม
6. ซิงค์ออกไซด์	1.5	กรัม
7. น้ำยางธรรมชาติ	167	กรัม

ขั้นตอนการเตรียมน้ำยางสูตรเบ้ายางเริ่มจาก เทน้ำยางขึ้นลงในภาชนะบรรจุและทำการปั่นไล่แอมโมเนียที่ใช้รักษาน้ำยางขึ้นให้ระเหยออกไป ซึ่งใช้เวลาประมาณ 1 นาที โดยความเร็วรอบในการกวนประมาณ 30 รอบต่อนาทีจะได้น้ำยางธรรมชาติ จากนั้นจึงใส่สารเคมีดังกล่าวลงในน้ำยางธรรมชาติตามลำดับ และทำการปั่นกวนน้ำยาง ธรรมชาติต่อไปอีกเป็นเวลา 1 ชั่วโมงเพื่อให้สารเคมีกระจายในน้ำยางได้อย่างทั่วถึง

3.2.3 ทำการหาสภาวะ และอัตราส่วนที่เหมาะสมในการขึ้นรูปแผ่นฉนวนด้วยวิธีพ่นละอองฝอยเริ่มจากการนำเส้นใยโพลีเอทิลีนเป็นชั้นบาง ๆ บนถาด แล้วใช้อุปกรณ์พ่นน้ำยางธรรมชาติ (กระปุกพ่น Foggy) ลงบนเส้นใยโพลีเอทิลีน โดยปรับให้มีละอองแบบฝอยเพื่อเคลือบเส้นใยให้ทั่วถึง หลังจากนั้นโรยเส้นใยโพลีเอทิลีนทับลงไปหนึ่งชั้น พ่นน้ำยางธรรมชาติทับแล้วกดด้วยแผ่นไม้ระนาบ เพื่อให้แผ่นฉนวนแน่นขึ้นเป็นการไล่อากาศออกจากแผ่นฉนวน ทำซ้ำเช่นนี้จนได้ความหนาตามต้องการ

หลังจากนั้นตั้งทิ้งไว้เป็นเวลา 30 นาที เพื่อให้ น้ำยางธรรมชาติเกิดการคงรูปจับยึดเส้นใยโพลีเอทิลีนเป็นแผ่น และนำไปอบที่อุณหภูมิ 80 °C เป็นเวลา 60 นาที เพื่อให้ น้ำยางคงรูปอย่างสมบูรณ์ หลังจากนั้นจึงนำแผ่นฉนวนความร้อนที่ได้ไปทดสอบสมบัติต่าง ๆ โดยแผ่นฉนวนความร้อนที่ใช้ในการทดสอบจะประกอบด้วยอัตราส่วนของ น้ำยาง:เส้นใย เท่ากับ 1 :2, 1:3, 1:4 และ 1:2 ผสมด้วยสารบอแรกซ์ 10 wt% (treat) ซึ่งสารบอแรกซ์จะช่วยทำหน้าที่เป็นสารหน่วงไฟ และป้องกันเชื้อรา มด ปลวกต่างๆ ได้เป็นอย่างดี

### 3.3 วิธีการทดสอบสมบัติของฉนวน

#### 3.3.1 ทดสอบค่าการนำความร้อน (Thermal conductivity)

ทำการทดสอบการนำความร้อนของแผ่นฉนวนโดยยึดตามมาตรฐาน ASTM C177-97 ซึ่งใช้ Hot Plate และ Cold plate ทำจากทองแดง มีเส้นผ่าศูนย์กลาง 4" หนา 0.125" ให้อุณหภูมิของ Hot Plate เท่ากับ 37.7 °C และให้อุณหภูมิของ Cold plate เท่ากับ 10.0 °C โดยอุณหภูมิภายในห้องทดสอบขณะทำการทดสอบเท่ากับ 28.5 °C ใช้ชิ้นงานทดสอบที่มีขนาดกว้าง 20 cm ยาว 20 cm และหนา 1.5 cm ตามลำดับ โดยเครื่องมือที่ใช้ในการทดสอบได้และเปรียบเทียบค่าการนำความร้อนของฉนวนความร้อนที่ผลิตจากเส้นใยโพลีเอสเตอร์ และน้ำยางธรรมชาติกับฉนวนใยแก้วที่มีขายในเชิงพาณิชย์

#### 3.3.2 การทดสอบหาค่าอัตราการลามไฟ

โดยใช้ชิ้นงานตัวอย่างสองชนิด คือแผ่นฉนวนที่ผลิตได้จากเส้นใยโพลีเอสเตอร์ และแผ่นฉนวนใยแก้ว ทดสอบโดยใช้ชิ้นงานตัวอย่างสองชนิด ตามมาตรฐาน ASTM D 635-98 โดยชิ้นงานตัวอย่างที่ใช้ในการทดสอบมีขนาด กว้าง 13 mm ยาว 125 mm และมีความหนาในช่วง 3-15 mm โดยใช้ชิ้นงานตัวอย่างที่เป็นแผ่นใยแก้ว 1 ชิ้น และ ชิ้นงานตัวอย่างที่เป็นแผ่นฉนวนจากเส้นใยโพลีเอสเตอร์จำนวน 5 ชิ้น ทำการทดสอบภายในห้องทดสอบ ซึ่งมีอุณหภูมิประมาณ 23-25 °C และมีความชื้นสัมพัทธ์ 50-55 % ใช้ก๊าซหุงต้ม ( $C_3H_8$ ) เป็นเชื้อเพลิงในการทดสอบ โดยเริ่มจ่อเปลวไฟที่ปลายชิ้นงานตัวอย่างเป็นเวลา 30 วินาที แล้วจึงเริ่มทำการจับเวลาและดึงเปลวไฟออก ปล่อยให้เปลวไฟลามไปบนชิ้นงานตัวอย่างและหยุดทำการจับเวลาเมื่อเหลือชิ้นงานตัวอย่าง 25 mm นับจากปลายอีกข้างหนึ่งของชิ้นงานหรือจนกว่าไฟดับ ดังแสดงในภาพที่ 3.2 จากนั้นนำผลที่ได้ไปหาค่าเฉลี่ยอัตราการลามไฟ



ภาพที่ 3.2 การทดสอบหาค่าอัตราการลามไฟของชิ้นงานแผ่นฉนวนทดสอบ

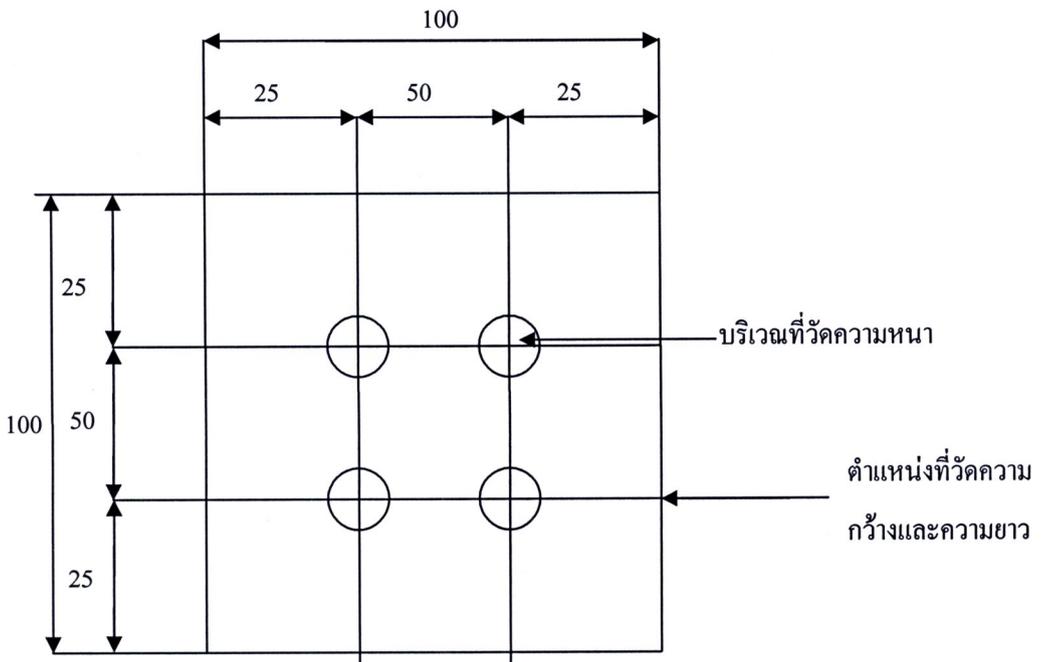
### 3.3.3 ทดสอบความหนาแน่น

ในการทดสอบความหนาแน่นใช้มาตรฐาน JISA 5905 เตรียมชิ้นงานทดสอบและใช้ไมโครมิเตอร์ที่วัดได้ละเอียดถึง 0.05 mm ซึ่งมีส่วนของแป้นวัดเรียบ และขนานกัน และมีเส้นผ่านศูนย์กลางไม่น้อยกว่า 10 mm วัดที่บริเวณกึ่งกลางของขอบของแผ่นเส้นใยอัดทั้ง 4 ด้าน และให้ลึกเข้าไปจากขอบประมาณ 25 ถึง 200 mm ดังภาพที่ 3.3 มีลำดับขั้นตอนดังนี้

1. วัดตัวอย่าง 1 ชิ้น ขนาดความกว้าง 100 mm ยาว 100 mm วัดให้ละเอียด 0.1 mm ดังภาพที่ 3.3 แล้วหาค่าเฉลี่ย
2. นำชิ้นงานทดสอบ A นำไปชั่งน้ำหนัก
3. วัดความหนาแน่นของชิ้นทดสอบ 4 ตำแหน่ง ด้วยไมโครมิเตอร์ตามภาพที่ 3.3 ตำแหน่งที่วัดความกว้าง ความยาวและความหนาแน่นของชิ้นทดสอบแล้วหาค่าเฉลี่ย
4. วิธีคำนวณหาค่าความหนาแน่นจากสูตร

$$D = \frac{m}{V} \quad (3.1)$$

กำหนดให้  $D$  = ความหนาแน่น มีหน่วยกรัม/ลูกบาศก์เซนติเมตร ( $g/cm^3$ )  
 $m$  = มวล มีหน่วยเป็นกรัม (g)  
 $V$  = ปริมาตร มีหน่วยเป็นลูกบาศก์เซนติเมตร ( $cm^3$ )



ภาพที่ 3.3 ตำแหน่งที่วัดความกว้างความยาว และความหนาแน่นของแผ่นฉนวน

### 3.3.4 ทดสอบการดูดซึมน้ำ และการพองตัว

การทดสอบค่าการดูดซึมน้ำและการพองตัวใช้มาตรฐาน JISA 5905 โดยใช้หินทดสอบขนาด 50x50 มม. เครื่องมือที่ใช้ในการวัดขนาดความหนาโดยใช้ไมโครมิเตอร์ ที่วัดได้ละเอียดถึง 0.01 mm เครื่องชั่งที่ชั่งได้ละเอียดถึง 0.01 g ภาชนะควบคุมอุณหภูมิ สามารถควบคุมอุณหภูมิได้ที่  $20 \pm 1$  °C กระจายเซลล์โลสวัดคิง หรือกระจายซัปรูปสี่เหลี่ยมจัตุรัส กว้างไม่น้อยกว่า 120 mm แผ่นน้ำหนักรูปสี่เหลี่ยมจัตุรัส กว้างประมาณ 120 mm มีมวลประมาณ 3 kg มีวิธีการทดสอบดังนี้

1. ชั่งชิ้นงานทดสอบให้ทราบมวลที่แน่นอนถึง 0.01 g เป็นมวลก่อนแช่น้ำ

2. วัดความหนาชิ้นทดสอบ

3. แช่ชิ้นงานทดสอบในภาชนะควบคุมอุณหภูมิที่บรรจุน้ำนิ่ง และสะอาดมีค่าความเป็นกรด-ด่าง  $6 \pm 1$  มีอุณหภูมิ  $20 \pm 1$  °C โดยตั้งชิ้นงานทดสอบให้ได้ตั้งฉากกับระดับผิวน้ำ และขอบบนอยู่ใต้ผิวน้ำประมาณ 20 mm ชิ้นทดสอบแต่ละชิ้นทดสอบแต่ละชิ้นต้องวางห่างกัน และต้องห่างผนังของภาชนะพอสมควรเมื่อแช่ชิ้นงานทดสอบครบ 24 ชั่วโมงแล้ว นำชิ้นงานทดสอบขึ้นมาวางบนกระดาษเซลลูโลสวัดคิงหรือกระจายซัปรูปสี่เหลี่ยมจัตุรัส โดยวางในแนวระดับระหว่างกระดาษ แล้ววางทับด้วยแผ่นน้ำหนักรูปสี่เหลี่ยมจัตุรัส ทิ้งไว้ 30 วินาที จึงนำชิ้นทดสอบออกจากแผ่นกระดาษที่ซับน้ำ นำชิ้นทดสอบมาชั่ง และวัดความหนาและวิธีการคำนวณหาค่าการดูดซึมน้ำจากสูตร

$$WA = \frac{M_o - M_i}{M_i} \times 100 \quad (3.2)$$

กำหนดให้

WA = การดูดซึมน้ำ (%)

$M_o$  = น้ำหนักหลังแช่น้ำ (g)

$M_i$  = น้ำหนักก่อนแช่ (g)

#### 4. วิธีการคำนวณค่าการพองตัว

$$SW = \frac{T_i - T_o}{T_o} \times 100 \quad (3.3)$$

กำหนดให้

SW = การพองตัวทางความหนา (%)

$T_i$  = ความหนาหลังแช่น้ำ (mm)

$T_o$  = ความหนาก่อนแช่น้ำ (mm)

### 3.4 สรุปขั้นตอนวิธีการผลิตจนวนกันความร้อนจากเส้นใยใบสับปะรด กับน้ำยางธรรมชาติ

