

บทที่ 3

วิธีดำเนินการวิจัย

รายละเอียดเครื่องมือและขั้นตอนการดำเนินงานวิจัยมีรายละเอียด ดังนี้

1. วัสดุ อุปกรณ์ และสารเคมี
2. อัตราส่วนและขั้นตอนการขึ้นรูปวัสดุปลูก
3. การทดสอบคุณสมบัติวัสดุปลูก และเครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย
4. การวิเคราะห์ข้อมูล

1. วัสดุ อุปกรณ์ และสารเคมี

- 1.1 กาบกล้วย (Leaf sheaf of banana tree)
- 1.2 ฝุ่นเลื่อย (Saw dust)
- 1.3 แป้งมันสำปะหลัง
- 1.4 ตู้อบลมร้อน (Hot air oven)
- 1.5 พีเอชมิเตอร์ (pH meter)
- 1.6 สเปกโตรโฟโตมิเตอร์ (Spectrophotometer)
- 1.7 เครื่องชั่ง 2 ตำแหน่ง (Precision Balance)
- 1.8 เครื่องชั่ง 4 ตำแหน่ง (Analytical balance)
- 1.9 เครื่องบดละเอียด
- 1.10 เครื่องวัดความนำไฟฟ้า (Conductivity meter)
- 1.11 เครื่องกลั่นแอมโมเนียไนโตรเจน (Distillation Unit)
- 1.12 แม่แบบ
- 1.13 ตะแกรงร่อน
- 1.14 แท่งแก้วคนสาร (Stirring Rod)
- 1.15 ช้อนตักสาร (Spatula)
- 1.16 ปีกเกอร์ (Beaker)
- 1.17 กระบอกตวง (Cylinder)
- 1.18 หลอดหยด (Dropper)
- 1.19 ถาดอะลูมิเนียม
- 1.20 ถาดพลาสติก
- 1.21 ตะกร้าพลาสติก
- 1.22 เครื่องให้ความร้อน (Hot plate)

2. อัตราส่วนและขั้นตอนการขึ้นรูปวัสดุปลูก

2.1. อัตราส่วนที่เหมาะสมในการขึ้นรูป

โดยกำหนดให้ความเข้มข้นร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก และปริมาณวัสดุประสาน (กาวแบ่งเปียก) คงที่ 200 กรัม

ตารางที่ 3.1 ปริมาณอัตราส่วนวัสดุปลูก

| อัตราส่วนที่ | กากกล้วย (กรัม) | ซีลี้อย (กรัม) |
|--------------|-----------------|----------------|
| 1 | 100 | 0 |
| 2 | 75 | 25 |
| 3 | 50 | 50 |
| 4 | 25 | 75 |

2.2 ขั้นตอนการขึ้นรูปวัสดุปลูก

ในการเตรียมวัสดุปลูกและขึ้นรูปซึ่งประกอบด้วย กากกล้วย ซีลี้อย และกาวแบ่งเปียก เป็นตัวประสาน มีวิธีการดังนี้

2.2.1 การเตรียมกากกล้วย

- นำลำต้นกล้วยสดที่ฟันจากพื้นดิน ตัดส่วนที่เป็นลำต้นจากนั้นมาแยกเป็นกากกล้วย จะได้กากกล้วยที่ร่อนการย่อย
- นำกากกล้วยมาหั่นย่อยให้เป็นชิ้นเล็กๆ หลังจากนั้นนำเข้าเครื่องบดละเอียด และเทใส่ถาดพลาสติก
- ทำการบีบน้ำออกจากกากกล้วยที่บดย่อยแล้ว เพื่อช่วยลดปริมาณความชื้น
- นำใส่ถาดอะลูมิเนียมเพื่อนำเข้าตู้อบลมร้อน ที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมง
- เมื่อกากกล้วยกล้วยแห้งแล้วนำมาบดอีกครั้ง จะได้กากกล้วยแห้งละเอียดพร้อมใช้งาน

2.2.2 การเตรียมซีลี้อย

- จากการทิ้งเศษซีลี้อยไว้นานประมาณ 6 เดือน แล้วนำมาแยกเศษวัสดุเจือปน และขึ้นไม้ขนาดใหญ่
- ร่อนผ่านตะแกรงเพื่อตรวจดูว่าอาจจะมีเศษวัสดุอื่นที่อาจเจือปนมากับซีลี้อย จะนำไปบดละเอียด (ซีลี้อยตั้งต้นมีความละเอียด ขนาดประมาณ 2-3 มิลลิเมตร ซึ่งใช้ซีลี้อยทั้งหมด ที่ผ่านการแยกสิ่งเจือปนอย่างละเอียด)

- 3) นำซีลื้อยที่ผ่านการคัดแยกสิ่งเจอปนแล้วใส่ภาตอะลูมิเนียม และนำเข้าสู่อบลมร้อน ที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 6 ชั่วโมง เพื่อไล่ความชื้น
- 4) นำซีลื้อยออกจากตู้อบ จะได้ซีลื้อยพร้อมใช้งาน

2.2.3 การเตรียมกาวแป้งเปียก

- 1) ทำการชั่งแป้งมันสำปะหลัง 20 กรัม และตวงน้ำประปาด้วยกระบอกตวง 200 มิลลิลิตร ที่ความเข้มข้นร้อยละ 10 และเทลงปิกเกอร์
- 2) คนผสมส่วนประกอบให้เข้ากัน เมื่อผสมจนเข้ากัน แล้วให้ความร้อนโดยคนให้เข้ากันบน hot plate
- 3) จากนั้นกวนต่อไปเรื่อยๆ ให้เข้ากัน จะได้กาวแป้งเปียกเหนียวข้น สีขาวขุ่นพร้อมใช้งาน

2.2.3 การขึ้นรูป

- 1) นำกาบกล้วยที่อบแห้ง และซีลื้อย ซึ่งน้ำหนักตามอัตราส่วนที่กำหนด เทลงในภาตพลาสติกสำหรับผสมส่วนประกอบทั้งหมด
- 2) นำวัสดุประสาน คือ กาวแป้งเปียกปริมาณคงที่ 200 กรัม เทลงในอัตราส่วนที่กำหนด โดยค่อยๆ เทลงบนวัสดุ
- 3) นำส่วนผสมทั้งหมด (กาบกล้วย ซีลื้อย และกาวแป้งเปียก) คลุกเคล้าให้เข้ากันอย่างทั่วถึง
- 4) ขึ้นรูปโดยใช้เครื่องอัดด้วยแม่แบบทรงกระบอกขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 8.5 เซนติเมตร สูง 9 เซนติเมตร กดวัสดุให้แน่นทั้งด้านบนและด้านล่าง
- 5) นำวัสดุปลุกที่อัดขึ้นรูปแล้วออกจากแม่แบบ โดยค่อยๆ ดันออกมาจากแม่แบบ และวางไว้บนภาตอะลูมิเนียม
- 6) นำวัสดุปลุกที่ขึ้นรูปเรียบร้อยแล้วเข้าสู่อบลมร้อน เป็นเวลา 24 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส
- 7) นำวัสดุที่ขึ้นรูปและอบแห้งเรียบร้อยแล้วซึ่งน้ำหนักและบันทึกผล

3. การทดสอบคุณสมบัติทางกายภาพและเคมี

3.1 การทดสอบคุณสมบัติทางกายภาพ

3.1.1 การวิเคราะห์ความหนาแน่น

สูตร

$$D = M / V$$

D คือ ค่าความหนาแน่นของวัสดุปลูก (g/cm^3)

M คือ น้ำหนักของวัสดุปลูก (g)

V คือ ปริมาตรของวัสดุปลูกที่แน่นอน (cm^3)

ตัวอย่างการคำนวณค่าความหนาแน่น

$$\begin{aligned} M_{1/1} &= 134.22 \text{ g} \\ V &= 450 \text{ cm}^3 \\ \text{ดังนั้น } D_{1/1} &= \frac{134.22 \text{ g}}{450 \text{ cm}^3} \\ &= 0.298 \text{ g/cm}^3 \end{aligned}$$

หมายเหตุ: ค่าความหนาแน่นที่เหมาะสม คือ 0.15-1.3 กรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร (วิทยา, 2528 อ้างถึงใน ดลยา หนูแก้ว, 2554 หน้า 47)

3.1.2 การวิเคราะห์การสลายตัวในน้ำ

$$\text{ร้อยละการสลายตัวในน้ำ} = \frac{\text{น้ำหนักก่อนแช่น้ำ (g)} - \text{น้ำหนักหลังแช่น้ำ (g)}}{\text{น้ำหนักทั้งหมด (g)}} \times 100$$

ตัวอย่างการคำนวณร้อยละการสลายตัวในน้ำ

$$\text{น้ำหนักก่อนแช่น้ำ} = 134.22 \text{ g}$$

$$\text{น้ำหนักหลังแช่น้ำ} = 93.51 \text{ g}$$

$$\text{น้ำหนักทั้งหมด} = 227.73 \text{ g}$$

$$\begin{aligned} \text{ร้อยละการสลายตัวในน้ำ}_{1/1} &= \frac{134.22 \text{ g} - 93.51 \text{ g}}{227.73 \text{ g}} \times 100 \\ &= 17.88 \end{aligned}$$

หมายเหตุ: ค่าความหนาแน่นที่เหมาะสม \leq ร้อยละ 5 (ดลยา หนูแก้ว, 2554 หน้า 48)

3.1.3 การวิเคราะห์การดูดซึมน้ำ

$$\text{ร้อยละการอุ้มน้ำ (โดยน้ำหนัก)} = \frac{\text{น้ำหนักหลังแช่น้ำ (g)} - \text{น้ำหนักก่อนแช่น้ำ (g)}}{\text{น้ำหนักก่อนแช่น้ำ (g)}} \times 100$$

ตัวอย่างการคำนวณร้อยละการดูดซึมน้ำ

$$\text{น้ำหนักหลังแช่น้ำ} = 458.69 \text{ g}$$

$$\text{น้ำหนักก่อนแช่น้ำ} = 134.22 \text{ g}$$

$$\text{ร้อยละการสลายตัวในน้ำ}_{1/1} = \frac{458.69 \text{ g} - 134.22 \text{ g}}{134.22 \text{ g}} \times 100$$

$$= 241.74$$

หมายเหตุ: ค่าความหนาแน่นที่เหมาะสม คือ ร้อยละ 30-60 โดยปริมาตร (อภิรักษ์ หลักชัยกุล, 2540 หน้า 7)

3.2 การทดสอบคุณสมบัติทางเคมี

สำหรับการทดสอบคุณสมบัติทางเคมีนั้นส่งตรวจเพิ่มเติม ได้แก่ ค่าความเป็นกรดเป็นด่าง ค่าการนำไฟฟ้า ธาตุไนโตรเจน ธาตุฟอสฟอรัส และธาตุโพแทสเซียม โดยรายละเอียดแสดงในภาคผนวก

3.3 วิธีการทดสอบและเครื่องมือวิเคราะห์

วิธีการทดสอบ และเครื่องมือวิเคราะห์สามารถดูเพิ่มเติมได้ในภาคผนวก และรายละเอียดดังตารางที่ 3.2

ตารางที่ 3.2 วิธีการทดสอบ

| การทดสอบ | การวิเคราะห์ |
|---------------------------------|--------------------|
| ทดสอบทางกายภาพ | |
| ความหนาแน่นรวม | - |
| การสลายตัวในน้ำ | - |
| การดูดซึมน้ำ | - |
| ทดสอบทางเคมี | |
| ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) | pH meter |
| ค่าความเค็ม | Conduct meter (EC) |
| ธาตุอาหารไนโตรเจน | Distillation unit |
| ธาตุอาหารฟอสฟอรัส และโพแทสเซียม | Spectrophotometer |

3. การวิเคราะห์ข้อมูล

ในงานวิจัยนี้การวิเคราะห์ข้อมูลทางกายภาพใช้การวางแผนการทดลองแบบ completely randomized design (CRD) ในการทดสอบหาความแตกต่างของแต่ละอัตราส่วนของวัสดุปลูก และการวิเคราะห์ข้อมูลทางเคมีใช้สถิติเบื้องต้น คือ ค่าเฉลี่ย และร้อยละ

มหาวิทยาลัยราชภัฏธนบุรี