

## บทที่ 3

### วิธีดำเนินการวิจัย

การศึกษาวิจัยเรื่อง การปรับปรุงสมบัติของเชื้อเพลิงชีวมวลอัดแท่งจากกากสุมไพรด้วยเปลือกมังคุดเหลือทิ้งจากกระบวนการแปรรูปผลไม้ ผู้วิจัยได้กำหนดวิธีการดำเนินงานวิจัยซึ่งเป็นการรอบในการวิจัย โดยแบ่งเป็นหัวข้อในการดำเนินงานได้ 4 หัวข้อ ดังหัวข้อต่อไปนี้

3.1 วัสดุที่ใช้ในการทำวิจัย

3.2 อุปกรณ์และเครื่องมือที่ใช้ในการวิจัย

3.3 การเตรียมเชื้อเพลิงอัดแท่งจากกากสุมไพรด้วยเปลือกมังคุดเหลือทิ้งจากกระบวนการแปรรูปผลไม้

3.4 การทดสอบสมบัติของเชื้อเพลิงอัดแท่งจากกากสุมไพรด้วยเปลือกมังคุดเหลือทิ้งจากกระบวนการแปรรูปผลไม้

#### 3.1 วัสดุที่ใช้ในการทำวิจัย

วัสดุชีวมวลที่ใช้ในงานวิจัยนี้ได้แก่ กากสุมไพรจากกระบวนการผลิตยาสุมไพรชนิดยาหมัก จากศูนย์รักษาโรคสะเก็ดเงิน เทศบาลเมืองท่าช้าง จังหวัดจันทบุรี ซึ่งประกอบไปด้วย ใบยาฉุน ใบพลู กระจายดำ บอระเพ็ดและผิวมะกรูด ในอัตราส่วนที่แน่นอน และเปลือกมังคุดเหลือทิ้งจากกระบวนการแปรรูปผลไม้ โดยมีน้ำแ่่งมันสำปะหลังถูกเลือกมาเป็นตัวประสานในงานวิจัยนี้ ซึ่งน้ำแ่่งมันสำปะหลังเตรียมได้จากการนำน้ำแ่่งมันสำปะหลัง (ตราปลาไทย 5 ดาว) ละลายในน้ำกลั่น โดยให้ความเข้มข้นโดยมวลของสารละลายน้ำแ่่งมันสำปะหลังร้อยละ 10 และให้ความร้อนจนสีของสารละลายเปลี่ยนจากสีขาวเป็นใส และปล่อยให้เย็นก่อนนำไปผสมกับวัสดุชีวมวล

#### 3.2 อุปกรณ์และเครื่องมือที่ใช้ในการทำวิจัย

##### 3.2.1 อุปกรณ์คัดแยกขนาดอนุภาค

อุปกรณ์สำหรับคัดแยกขนาดของกากสุมไพรมีลักษณะเป็นตะแกรงร้อนที่มีขนาดของรูตะแกรงแตกต่างกัน โดยขนาดของตะแกรงจะกำหนดเป็นมาตรฐานด้วย Mesh No. การใช้งานตะแกรงคัดแยกขนาดนี้จะใช้งานร่วมกับเครื่องเขย่าเพื่อร้อนอนุภาคให้ตกลงด้านล่าง สำหรับงานวิจัยนี้จะใช้อุปกรณ์คัดแยกขนาดเพื่อควบคุมขนาดอนุภาคของวัสดุชีวมวลที่จะนำไปผสมกับตัวประสานให้คงที่ โดยตะแกรงคัดแยกขนาดที่ใช้คือ Mesh No. 12 ดังแสดงในภาพที่ 3.1



ภาพที่ 3.1 อุปกรณ์คัดแยกขนาดอนุภาค

### 3.2.2 ตู้อบแห้ง

ตู้อบแห้งจะถูกใช้สำหรับไล่ความชื้นออกจากวัสดุชีวมวล ในงานวิจัยนี้จะถูกใช้ในสองกระบวนการ คือ การไล่ความชื้นออกจากวัสดุชีวมวลก่อนการนำไปเตรียมถ่านชีวมวล และการไล่ความชื้นจากแท่งเชื้อเพลิงชีวมวลที่เตรียมได้



ภาพที่ 3.2 ตู้อบแห้ง

### 3.2.3 เต้าเผาถ่านชีวมวล

เต้าเผาถ่านชีวมวลในงานวิจัยนี้ จะเป็นเต้าเหล็กที่สร้างมาจากถังน้ำมัน 200 ลิตร ดังแสดงในภาพที่ 3.3



ภาพที่ 3.3 เต้าเผาถ่านชีวมวล

### 3.3 การเตรียมเชื้อเพลิงอัดแท่งจากกากสุมุนไพรรักษาโรคด้วยเปลือกมังคุดเหลือทิ้งจากกระบวนการแปรรูปผลไม้

ยาสมุนไพรรักษาโรคสะเก็ดเงินจากศูนย์รักษาโรคสะเก็ดเงิน เทศบาลเมืองท่าช้าง จังหวัดจันทบุรีมีวิธีการผลิตหลักอยู่ 2 วิธี คือ ยาสมุนไพรสูตรหมัก และยาสมุนไพรสูตรต้ม โดยทั้งสองวิธีนี้จะใช้น้ำสมุนไพรที่ได้ไปใช้เป็นยารักษาโรคสะเก็ดเงิน ส่วนกากสมุนไพรที่ผ่านการหมักหรือต้มแล้วโดยทั่วไปจะถูกนำไปทิ้ง ซึ่งจากการศึกษาสูตรยารักษาของศูนย์รักษาโรคสะเก็ดเงินพบว่าสมุนไพรที่ใช้ประกอบไปด้วยพืชสมุนไพรหลายชนิด ได้แก่ ใบยาฉุน ใบพลู กระจายดำ บอระเพ็ดและผิวมะกรูด นำมาบดย่อยให้มีขนาดเล็กและผสมกันในอัตราส่วนที่แน่นอนในทุกรอบการผลิต ในงานวิจัยนี้กากสมุนไพรจะถูกเก็บนำมาใช้เป็นวัสดุชีวมวลสำหรับเตรียมเป็นเชื้อเพลิงแท่ง ดังภาพที่ 3.4



ภาพที่ 3.4 กากสมุนไพรมือถือทิ้งจากกระบวนการผลิต

กากสมุนไพรมือถือทิ้งจากกระบวนการผลิตที่มีความชื้นและสารละลายแอลกอฮอล์ที่ใช้ในขั้นตอนการหมักยาสมอยู่ จึงต้องนำไปผ่านกระบวนการทำแห้งก่อน โดยในงานวิจัยนี้ กากสมุนไพรมือถือทิ้งจะถูกนำไปอบไล่ความชื้นที่อุณหภูมิประมาณ 90 องศาเซลเซียส หลังจากนั้นจะนำเศษสมุนไพรมือถือทิ้งที่แห้งแล้วเก็บไว้ในภาชนะปิดเพื่อป้องกันความชื้น ในส่วนของเปลือกมังคุดเหลือทิ้งจากกระบวนการแปรรูปผลไม้ จะจัดเก็บเศษเปลือกมังคุดที่เหลือจากการแปรรูป นำมาทำให้แห้งด้วยการอบที่อุณหภูมิ 90 องศาเซลเซียส และเก็บในภาชนะป้องกันความชื้น ก่อนนำไปเตรียมเป็นถ่านชีวมวลต่อไป

กากสมุนไพรมือถือทิ้งและเปลือกมังคุดจะถูกนำไปเตรียมเป็นถ่านชีวมวลด้วยการเผาในเตาเผาถ่านชีวมวล (ภาพที่ 3.3) หลังจากนั้น ถ่านชีวมวลจากกากสมุนไพรมือถือทิ้งและถ่านชีวมวลจากเปลือกมังคุดที่ได้จะถูกนำมาบดย่อยขนาด และคัดแยกขนาด ถ่านกากสมุนไพรมือถือทิ้งจะถูกเตรียมเป็นเชื้อเพลิงอัดแท่ง โดยผสมกับถ่านเปลือกมังคุดในอัตราส่วนร้อยละ 0, 25, 50, 75 และ 100 โดยน้ำหนัก และใช้น้ำแ่งมันสำปะหลังเข้มข้นร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก เป็นตัวประสาน อัตราส่วนโดยน้ำหนักของวัสดุชีวมวลต่อตัวประสานที่ใช้ในงานวิจัยนี้คือ 1 ต่อ 2 หลังจากนั้นนำไปอัดเป็นแท่งด้วยกระบวนการอัดเย็นในแม่พิมพ์ทรงกระบอกเพื่อกำหนดรูปร่าง ก่อนนำไปอบไล่ความชื้นแล้วเก็บไว้ในภาชนะปิดเพื่อรอการทดสอบและนำไปใช้งาน

### 3.4 การทดสอบสมบัติของเชื้อเพลิงอัดแท่งจากกากสุมุนไพรด้วยเปลือกมังคุดเหลือทิ้งจากกระบวนการแปรรูปผลไม้

การทดสอบสมบัติของเชื้อเพลิงอัดแท่งจากกากสุมุนไพรด้วยเปลือกมังคุดเหลือทิ้งจากกระบวนการแปรรูปผลไม้ ดังนี้

#### 3.4.1 การทดสอบหาค่าปริมาณความร้อนของเชื้อเพลิงอัดแท่งตามมาตรฐาน ASTM D5865

ค่าปริมาณความร้อนเป็นสมบัติที่สำคัญมากสำหรับเชื้อเพลิงชีวมวล วัสดุชีวมวลที่ดีต้องมีค่าปริมาณความร้อนสูง โดยในงานวิจัยนี้ ถ่านอัดแท่งที่เตรียมได้จะนำไปวิเคราะห์หาค่าปริมาณความร้อนด้วยเครื่องบอมบ์แคลอริมิเตอร์ (Bomb calorimeter, LECO Instruments (Thailand) Ltd.) ดังภาพที่ 3.5 และวิธีตามมาตรฐาน ASTM D5865



ภาพที่ 3.5 เครื่องวิเคราะห์ค่าความร้อน Bomb calorimeter

ลิขสิทธิ์ของมหาวิทยาลัยราชภัฏรำไพพรรณี

ตัวอย่างเชื้อเพลิงอัดแท่งจะถูกนำไปดัดให้มีขนาดเล็กลงด้วยโอบดสารเคมี ก่อนชั่งน้ำหนักตัวอย่างประมาณ 1 กรัมและอัดขึ้นรูปชิ้นงานทดสอบดังแสดงในภาพที่ 3.6



ภาพที่ 3.6 ชิ้นงานทดสอบค่าปริมาณความร้อนของเชื้อเพลิงอัดแท่งตามมาตรฐาน ASTM D5865

หลังจากอัดขึ้นรูปชิ้นงานทดสอบแล้ว จะนำชิ้นงานไปชั่งน้ำหนักและบันทึกค่าน้ำหนักลงในโปรแกรมของเครื่องบอมบ์แคลอรีมิเตอร์ จากนั้นชิ้นงานจะถูกบรรจุในถ้วยบรรจุสารตัวอย่าง และถูกติดตั้งลงในชุดทดสอบที่ประกอบไปด้วยขั้วโลหะนำไฟฟ้า ดังภาพที่ 3.7



ภาพที่ 3.7 ถ้วยบรรจุสารตัวอย่างและชุดทดสอบหาค่าปริมาณความร้อน

บรรจุถ้วยสารตัวอย่างพร้อมชุดทดสอบลงในภาชนะปิดสำหรับทดสอบ บรรจุก๊าซออกซิเจน (99.99%) ลงในภาชนะปิดจนความดันภายในมีค่าประมาณ 400 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว ดังภาพที่ 3.8 แล้วนำไปติดตั้งในภาชนะทดสอบที่บรรจุน้ำขนาด 2 ลิตร ซึ่งอยู่ในเครื่องทดสอบ (ภาพที่ 3.9) ต่อขั้วไฟฟ้าและปิดฝาเครื่องทดสอบ รอจนอุณหภูมิภายในระบบคงที่จึงเริ่มต้นโปรแกรมการทดสอบ บันทึกค่าความร้อนเมื่อเครื่องทดสอบเสร็จสิ้นการทำงาน



ภาพที่ 3.8 การบรรจุก๊าซออกซิเจนลงในภาชนะปิดสำหรับทดสอบ



ภาพที่ 3.9 ภาชนะทดสอบที่บรรจุน้ำขนาด 2 ลิตรในเครื่องบอมบ์แคลอรีมิเตอร์

### 3.4.2 การทดสอบหาปริมาณความชื้นของเชื้อเพลิงอัดแท่งตามมาตรฐาน ASTM D3173

ปริมาณความชื้นของเชื้อเพลิงอัดแท่งเป็นหนึ่งในสมบัติที่มีผลต่อการใช้งานเป็นอย่างมาก ถ่านอัดแท่งที่ดีควรมีค่าความชื้นไม่เกินร้อยละ 8 ตามมาตรฐานของผลิตภัณฑ์ชุมชน (มผช.238/2547) ในงานวิจัยนี้ เชื้อเพลิงชีวมวลอัดแท่งจะถูกวิเคราะห์หาปริมาณความชื้นตามวิธีที่ระบุในมาตรฐาน ASTM D3173

ขั้นตอนแรก นำตัวอย่างที่ต้องการทดสอบมาชั่งน้ำหนักและบันทึกค่าน้ำหนักไว้ หลังจากนั้น นำตัวอย่างที่ชั่งน้ำหนักแล้วไปให้ความร้อนด้วยตู้อบ (ภาพที่ 3.2) ที่อุณหภูมิ 105 °C เป็นเวลา 1 ชั่วโมง แล้วจึงนำตัวอย่างออกมาพักไว้ในภาชนะที่ป้องกันความชื้นให้อุณหภูมิลดลงถึงอุณหภูมิห้อง ก่อนนำไปชั่งน้ำหนักและบันทึกค่าอีกครั้ง ปริมาณความชื้นของตัวอย่างสามารถคำนวณได้จากสมการที่ 3.1

$$M = \frac{(A-B) \times 100}{A} \quad (3.1)$$

โดยที่ M คือ ปริมาณความชื้น (ร้อยละ)  
 A คือ น้ำหนักของตัวอย่างทดสอบก่อนอบ (กรัม)  
 B คือ น้ำหนักของตัวอย่างทดสอบหลังอบ (กรัม)

### 3.4.3 การหาค่าประสิทธิภาพการใช้งานของเชื้อเพลิง โดยการทดลองต้มน้ำเดือด

ประสิทธิภาพการใช้งานของเชื้อเพลิงเป็นคุณสมบัติสำคัญที่นำมาพิจารณาความสามารถของเชื้อเพลิงในการใช้งานจริงได้ ในงานวิจัยนี้ ใช้วิธีการทดสอบตามงานวิจัยของชลดา ไร่ขาม และคนอื่น ๆ (2560 : 79-90) โดยชุดทดสอบถูกจัดวางตามภาพที่ 3.10



ภาพที่ 3.10 การทดสอบประสิทธิภาพการใช้งานของเชื้อเพลิง โดยการทดลองต้มน้ำเดือด

การทดสอบทำได้ด้วยการนำเชื้อเพลิงอัดแท่งปริมาณ 150 กรัม มาใส่ในเตาไฟที่มีภาชนะบรรจุน้ำสะอาด 600 กรัม บันทึกค่าอุณหภูมิน้ำเริ่มต้น อุณหภูมิน้ำทุก ๆ 5 นาที และอุณหภูมิน้ำเดือด ต้มน้ำต่อไปจนเชื้อเพลิงมอด ปล่อยให้ให้น้ำลดอุณหภูมิลงจนถึงอุณหภูมิต้องก่อนซึ่งน้ำหนักของน้ำที่เหลือ จากนั้นนำค่าที่บันทึกไปคำนวณหาค่าประสิทธิภาพการใช้งานเชื้อเพลิงในสมการที่ 3.2

$$H_u = \frac{[(mC_p(T_b - T)) + ((m - m_1)L)] \times 100}{m_f H} \quad (3.2)$$

โดยที่	$H_u$	คือ ประสิทธิภาพการใช้งานเชื้อเพลิง (ร้อยละ)
	$m$	คือ มวลเริ่มต้นของน้ำ (กรัม)
	$C_p$	คือ ค่าความร้อนจำเพาะของน้ำ มีค่าเท่ากับ 1 แคลอรีต่อกรัม
	$T_b$	คือ อุณหภูมิน้ำเดือด (องศาเซลเซียส)
	$T$	คือ อุณหภูมิน้ำเริ่มต้น (องศาเซลเซียส)
	$m_1$	คือ มวลน้ำที่เหลือ (กรัม)
	$L$	คือ ความร้อนแฝงของน้ำ มีค่าเท่ากับ 540 แคลอรีต่อกรัม
	$m_f$	คือ มวลของเชื้อเพลิงอัดแท่ง (กรัม)
	$H$	คือ ค่าความร้อนของเชื้อเพลิงอัดแท่ง (แคลอรีต่อกรัม)

ลิขสิทธิ์ของมหาวิทยาลัยราชภัฏรำไพพรรณี