

# การพัฒนาถ่านกัมมันต์จากกากทางและทะลายปาล์มน้ำมันที่ผ่านกระบวนการผลิตน้ำมันชีวภาพโดยการ กระตุ้นทางกายภาพ

Development of Activated Carbon from Waste of Oil Palm Frond and Bunch in Bio-oil Production Process by Physical Activation

ภคมน ปินตานา $^{1*}$  นิกราน หอมดวง $^1$  กิตติกร สาสุจิตต์ $^1$  ณัฐวุฒิ ดุษฎี $^1$  ปฏิพัทธิ์ ถนอมพงษ์ชาติ $^2$ 

E-mail: p.pintana@gmail.com

โทรศัพท์: 09-8619-6155

### บทคัดย่อ

ศักยภาพการผลิตวัตถุดิบถ่านจากทางปาล์มและทะลายปาล์มในพื้นที่อำเภอสันทรายสามารถนำไปออกแบบกระบวนการ ผลิตคือ ผลิตประมาณ 5 kg ต่อรอบ และผลิต 2 รอบต่อวัน กระบวนการที่ได้ออกแบบเพื่อผลิตถ่านกัมมันต์ในงานวิจัยนี้ประกอบด้วย การลดขนาดวัตถุดิบเริ่มต้นซึ่งเป็นถ่านจากกระบวนการไพโรไลซิส เข้าทำปฏิกิริยาในเตาปฏิกรณ์แบบหมุนที่มีการให้ความร้อนและ ป้อนไอน้ำเพื่อกระตุ้นให้เกิดรูพรุนในเนื้อถ่าน เมื่อเสร็จสิ้นกระบวนการจึงลดอุณหภูมิถ่านเป็นขั้นตอนสุดท้ายในการผลิต ผลการ ทดสอบสภาวะที่เหมาะสม พบว่า ที่อุณหภูมิ 700 °C อัตราการป้อนไอน้ำ 150 cm³/min และใช้เวลาในการทำปฏิกิริยาประมาณ 40 min เหมาะสมที่สุดในการผลิตถ่านกัมมันต์จากทะลายปาล์มน้ำมันที่ผ่านกระบวนการผลิตน้ำมันชีวภาพ ในขณะที่อุณหภูมิ 868 °C อัตราการป้อนไอน้ำ 150 cm³/min และใช้เวลาในการทำปฏิกิริยา 90 min เหมาะสมที่สุดในการผลิตถ่านกัมมันต์จากทางใบปาล์ม น้ำมันที่ผ่านกระบวนการผลิตน้ำมันชีวภาพ กระบวนการกรกระตุ้นวัตถุดิบถ่านจากทางและทะลายปาล์มน้ำมันทำให้มีพื้นที่ผิวเพิ่มขึ้น เป็น 519.13 และ 261.21 m²/g จากเดิม 189.73 และ 2.08 m²/g ตามลำดับ ทั้งนี้พบว่าถ่านกัมมันต์ที่ได้จากกากทางใบปาล์มมี คุณสมบัติการมีพื้นที่ผิวที่มากกว่า และเมื่อนำมาคำนวณต้นทุน พบว่าระบบที่ผลิตขึ้นนี้สามารถคืนทุนได้ในระยะเวลา 6 ปี 3 เดือน

คำสำคัญ: ถ่านกัมมันต์ การกระตุ้นด้วยไอ้น้ำ ปาล์มน้ำมัน ของเหลือทิ้งการผลิตน้ำมันชีวภาพ

#### **Abstract**

Potential to produce charcoal raw materials from palm fields and palm bunches in San Sai District can be used to design the production process, which is to produce approximately 5 kg/cycle and produce 2 cycles/day. The process designed to produce activated carbon in this research consists of reducing the starting material (from pyrolysis process) size. It reacts in a rotary reactor where it is heated and fed with steam to induce porosity in the biomass charcoal. At the end of the process, the charcoal temperature is reduced as the final step in the production. The results of the optimum conditions test showed that at 700 °C, steam feed rate of 150 cm³/min, and reaction time of approximately 40 min, it was most suitable to produce activated carbon from the processed oil palm bunch. The temperature of 868 °C, steam feed rate of 150 cm³/min, and reaction time of 90 min were most suitable to produce activated carbon from oil palm frond. The activation process of charcoal raw materials from oil palm frond and bunch increased the surface area to 519.13 and 261.21 m2/g from 189.73 and 2.08 m²/g, respectively. It was found that activated carbon obtained from palm leaf pulp had a higher surface area property.. And when it comes to calculating the cost, it is found that the system produced can payback in 6 years 3 months.



Keywords: Activated Carbon, Steam Activated, Biomass, Palm Oil, Bio-oil production waste

## ความเป็นมาของปัญหา

วัสดุชีวมวลที่เกิดขึ้นในพื้นที่แปลงปลูกประกอบด้วย ทางปาล์ม ใบปาล์ม ซึ่งเกษตรกรส่วนมากก็ทั้งในพื้นที่ ซึ่งไม่ได้ก่อให้เกิด รายได้และยังมีแนวโน้มถูกกำจัดโดยการเผาที้งชึ่งส่งผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม ดังนั้นเพื่อพิจารณา วัสดุเหลือทิ้งในพื้นที่ปลูกปาล์ม น้ำมันโดยใช้ค่าอัตราส่วนการเกิดของวัสดุชีวมวลที่เกิดขึ้นในพื้นที่ปลูกปาล์มน้ำมัน คือ ลำตัน 1 เท่าของผลผลิต และ ใบและทาง ปาล์ม 1.41 เท่าของผลผลิต โดยปี พ.ศ. 2560 มีศักยภาพสูงถึง 21,816,255 ตัน (กรมพัฒนาพลังงานทดแทนและอนุรักษ์พลังงาน กระทรวงพลังงาน, 2561) ซึ่งในส่วนนี้มีการนำไปใช้ประโยชน์ในปริมาณที่น้อยมาก เช่น การใช้เป็น อาหารสัตว์ และการใช้ เป็นปุ๋ย เป็นต้น การจัดการและการเพิ่มคุณภาพชีวมวลปาล์มน้ำมันเป็นพลังงานทดแทนเพื่อการพัฒนาเกษตรและสิ่งแวดล้อมที่ยั่งยืน ได้มีกระบวนการเพิ่มคุณค่าเศษวัสดุปาล์มน้ำมันเหลือศูนย์ด้วยกระบวนการไพโรไลซีส ซึ่งจากกระบวนการนี้จะยังมีของเหลือทิ้งคือชาก ของกากที่เหลือทิ้งจากกระบวนการผลิตน้ำมันชีวภาพจากทางและทะลายปาล์มน้ำมัน ซึ่งมีลักษณะเป็นถ่าน ซึ่งกระบวนการไพโรไลซีส นั้นสภาวะใกล้เคียงกับการคาร์บอในซ์เซชั่น ซึ่งเป็นการทำถ่านเช่นเดียวกันและเป็นวัตถุดิบตั้งต้นในกระบวนการผลิตถ่านกัมมันต์ทั่วไป อยู่แล้ว ดังนั้นจึงทำให้มีแนวคิดสร้างกระบวนการผลิตแบบ Zero waste สามารถนำไปใช้งานเชิงพลังงานด้วยการนำไปเป็นเชื้อเพลิง ในการเผาใหม่ได้ แต่อย่างไรก็ตามจากการศึกษาพบว่าถ่านกัมมันต์ มีคุณสมบัติในการดูดขับสูง ซึ่งปัจจุบันประเทศไทยยังมีการนำเข้า เพื่อใช้งานในด้านอุตสาหกรรมอยู่เป็นจำนวนมาก โดยข้อมูลจากกรมศุลกากรในปี พ.ศ. 2548 ประเทศไทยนำเข้าถ่านกัมมันต์คิดเป็น มูลค่า 204,881,304 บาท และในปี พ.ศ. 2549 มีการนำเข้าเพิ่มมูลค่าขึ้นเป็น 263,223,505 บาท (ส้อฝัหยะ ยาชะรัด, 2553) ดังนั้น จึงมีแนวคิดในการเพิ่งนในด้างานในชุมชน โดยการทดสอบต้นแบบ และประเมินการทำงานของเครื่องเพื่อขยายผลเชิงทานิขย์ต่อไป

## วัตถุประสงค์ของการวิจัย

- 1. เพื่อศึกษา วิเคราะห์คุณสมบัติ และพัฒนากระบวนการผลิตถ่านกัมมันต์จากกากที่ เหลือทิ้งจากกระบวนการผลิตน้ำมัน ชีวภาพจากทางและทะลายปาล์มน้ำมันที่เหมาะสมกับชุมชน
- 2. เพื่อผลิตและประเมินระยะเวลาการคืนทุนในการผลิตถ่านกัมมันต์จากกากที่เหลือทิ้งจากกระบวนการผลิตน้ำมันชีวภาพ จากทางและทะลายปาล์มน้ำมันของชุมชน

### วิธีดำเนินการวิจัย

- ประเภทของการวิจัย การวิจัยเชิงทดลอง
- 2. ประชากรและกลุ่มตัวอย่าง

ประชากรคือ กากทางและทะลายปาล์มน้ำมันเหลือทิ้งจากกระบวนการผลิตน้ำมันชีวภาพ ซึ่งผลิตจากชีวมวลกากและ ทะลายปาล์มที่ผ่านกระบวนการไพโรไลซีส ครั้งละ 500 กิโลกรัม โดยได้ใช้กลุ่มตัวอย่างจากการสุ่มเพื่อการทดลอง โดยเลือกระดับ ความคลาดเคลื่อนที่ 10% ของ Taro Yamane คือ

- 2.1 กากทางปาล์ม จำนวน 85 กิโลกรัม
- 2.2 กากทะลายปาล์ม จำนวน 85 กิโลกรัม

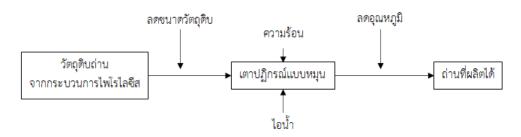
<sup>ื่</sup> อาจารย์ประจำ สาขาวิชาวิศวกรรมการอนุรักษ์พลังงาน วิทยาลัยพลังงานทดแทน มหาวิทยาลัยแม่ใจ้

<sup>&</sup>lt;sup>2</sup> อาจารย์ประจำ สาขาวิชาวิศวกรรมการจัดการพลังงาน คณะเทคโนโลยีอตสาหกรรม มหาวิทยาลัยแม่โจ้

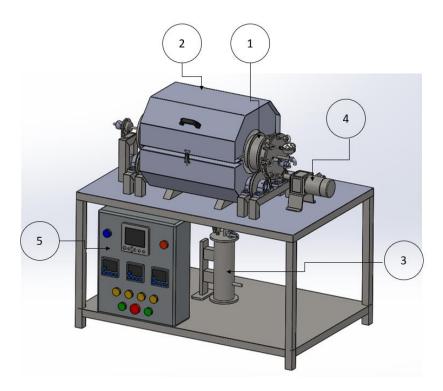


# 3. เครื่องมือที่ใช้ในการเก็บข้อมูล

ประเมินชีวมวลทางปาล์มน้ำมัน และทะลายปาล์มน้ำมัน เหลือทิ้ง โดยใช้ข้อมูลทุติยภูมิจากการค้นคว้าเอกสาร กรณีพื้นที่ อำเภอสันทราย ข้อมูลปี 2562 (สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร, 2564) มาออกแบบกระบวนการผลิตถ่านกัมมันต์ รวมทั้งการทบทวน วรรณกรรมพบว่า การกระตุ้นด้วยไอน้ำในเตาปฏิกรณ์แบบ fixed bed นั้น ใช้พลังงานสูง (ปานฉัตร กลัดเจริญ, 2554) เนื่องจากต้อง ใช้ระยะเวลาในการกระตุ้นนาน เพื่อให้ไอน้ำทำปฏิกิริยากับถ่านวัตถุดิบได้อย่างทั่วถึง และสามารถทำได้ครั้งละจำนวนไม่มาก ดังนั้นใน การออกแบบกระบวนการผลิตถ่านกัมมันต์นี้ได้คำนึงถึงระยะเวลาในการทำปฏิกิริยา ซึ่งตั้งสมมติฐานงานวิจัยว่าหากเตาปฏิกรณ์หมุน เพื่อให้วัตถุดิบส้มผัสกับไอน้ำได้อย่างทั่วถึงตลอดเวลา จะสามารถลดระยะเวลาในการกระตุ้นได้ ซึ่งจะส่งผลดีต่อรอบการผลิต และ ต้นทุนด้านพลังงานในการผลิตด้วย ดังนั้นจึงได้ออกแบบกระบวนการผลิตถ่านกัมมันต์ดังแสดงในรูปที่ 1 โดยใช้เครื่องผลิตถ่านกัมมันต์ ดังแสดงในรูปที่ 2 โดยที่อุปกรณ์หมายเลข 1 คือ เตาปฏิกรณ์ที่ใช้บรรจุวัตถุดิบถ่านจากกระบวนการไพโรไลซิส หมายเลข 2 คือ ผนังที่ เป็นฉนวนเพื่อกันความร้อน โดยมีการฝังฮีทเตอร์บริเวณด้านในที่สัมผัสกับเตาปฏิกรณ์ เพื่อให้ความร้อน แก่กระบวนการกระตุ้น หมายเลข 3 คือ หม้อไอน้ำ ที่ใช้ผลิตไอน้ำเพื่อป้อนให้กับกระบวนการกระตุ้นในการผลิตถ่านกัมมันต์ หมายเลข 4 มอเตอร์ ใช้ขับการ หมุนเตาปฏิกรณ์เพื่อให้เพิ่มการสัมผัสกันระหว่างวัตถุดิบถ่าน และไอน้ำ และหมายเลข 5 ตู้ควบคุม สำหรับควบคุมค่าตัวแปรอุณหภูมิ อัตราการป้อนไอน้ำ และเวลาในการทำปฏิกิริยา



ภาพที่ 1 กระบวนการผลิตถ่านกัมมันต์



ภาพที่ 2 เครื่องผลิตถ่านกัมมันต์



- 3.1 มวลของน้ำที่ใช้ในการกระตุ้น วัดปริมาณโดยใช้เครื่องชั่งดิจิตอล
- 3.2 อุณหภูมิที่ใช้ในการกระตุ้น วัดโดยเทอร์โมคัปเปิ้ล
- 3.3 พลังงานไฟฟ้าที่ใช้ในการกระตุ้นตลอดกระบวนการ วัดโดยใช้แคลมป์มิเตอร์

## 4. การเก็บรวบรวมข้อมูล

นำถ่านที่ต้องการกระตุ้นด้วยความร้อนและไอน้ำซึ่งนำมาบดเป็นผงขนาดไม่เกิน 60 mesh ป้อนเข้ากระบอกสแตนเลสที่ เป็นห้องเผาไหม้ โดยการคลายจุดล็อกฝาด้านปลายที่ต่อกับระบบป้อนไอน้ำ เมื่อป้อนถ่านเสร็จ ทำการปิดฝาและหมุนจุดล็อกให้ครบ ทำการตั้งค่าระบบควบคุม ซึ่งสามารถตั้งค่าอุณหภูมิ ความเร็วรอบของการหมุนกระบอกสแตนเลสที่เป็นห้องเผาไหม้ และระยะเวลาใน การทำงานของเครื่องเพื่อให้เครื่องทำงานได้อัตโนมัติ รวมทั้งปรับตั้งค่าชุดหม้อไอน้ำโดยการตั้งค่าอุณหภูมิที่ต้องการ โดยการป้อนไอน้ำ สามารถปรับได้ที่วาล์วควบคุม ทั้งนี้การป้อนไอน้ำยังไม่ใช่ระบบอัตโนมัติ ทดสอบคุณสมบัติของถ่านกัมมันต์ที่ผลิตได้เพื่อสรุปสภาวะ การใช้งานเครื่องผลิตถ่านกัมมันต์สำหรับวัตถุดิบกากทางและทะลายปาล์มน้ำมันเหลือทิ้งจากกระบวนการผลิตน้ำมันชีวภาพ โดย ทดสอบหาสภาวะควบคุมการผลิตที่เหมาะสมโดยใช้เทคนิคการออกแบบการทดลองแบบ CCD โดยใช้เพื่อลดจำนวนการทดลองและ เพื่อหาค่าที่ดีที่สุด (ปิยะวดี ศรีวิจัย และชุมาพร รถสีดา, 2564) ในที่นี้มีปัจจัย 3 ปัจจัย อุณหภูมิเตาปฏิกรณ์ อัตราการไหลของไอน้ำที่ ป้อน และเวลาในการทำปฏิกิริยา โดยแต่ละตัวแปรมีการแปรค่า 5 ค่า ดังแสดงในตารางที่ 1

ตารางที่ 1 ปัจจัยแต่ละระดับที่ใช้ในการออกแบบการทดลองตามวิธี Central composite design

<b>ปัจจั</b> ย	-α (-1.68)	-1	0	1	α (1.68)
$X_1$ = Furnace temperature ( ${}^{\circ}$ C)	532	600	700	800	868
$X_2$ = Vapor flow rate (cm <sup>3</sup> /min)	66	100	150	200	234
X <sub>3</sub> = reaction time (min)	39.6	60	90	120	140.4

## 5. การวิเคราะห์ข้อมูล

คุณลักษณะทางกายภาพและทางเคมีตามมาตรฐานอุตสาหกรรม (มอก.) 900-2547 ซึ่งทดสอบตามมาตรฐานของ American Water Works Association (ปรินทร เต็มญารศิลป์, 2551)

5.1 การวิเคราะห์แบบประมาณ ตาม ASTM E870-82 (ความชื้น สารระเหย คาร์บอน และเถ้า) (ปานฉัตร กลัดเจริญ, 2554, Chandra, T.C., et al., 2009)

5.2 การวิเคราะห์พื้นที่ผิว ด้วยวิธี Physisorption (ช่วง P/P0: 0.05-0.3, 80-100 จุด) (Sun, K., et al., 2010, Chandra, T.C., et al, 2009, Tham, Y.J., et al, 2011, ลลิดา นิทัศนจารุกุล, 2544, สราวุธ ศรีคุณ, 2550, ไชยยันต์ ไชยยะ และ คณะ, 2551, ปานฉัตร กลัดเจริญ, 2554)

5.3 การวิเคราะห์ความหนาแน่น ด้วยเครื่องมือ True density analyzer, AccuPye II 1340, Micromeritics, U.S.A. ทดสอบ ณ อุณหภูมิ 25 $\pm$ 2  $^{\circ}$ C (ปรินทร เต็มญารศิลป์, 2551)

5.4 การวิเคราะห์ค่าการดูดซับไอโอดีน ด้วยกระบวนการ Titrimetric method based on ASTM D4607 (ลลิดา นิ ทัศนจารุกุล, 2544, ปานฉัตร กลัดเจริญ, 2554)

5.5 การประเมินระยะเวลาการคืนทุน (ศิริวรรณ, 2553)



### ผลการวิจัย

ผลประเมินศักยภาพการผลิตสำหรับใช้ออกแบบกำลังการผลิตของระบบผลิตถ่านกัมมันต์ พบว่า ผลผลิตทางปาล์มน้ำมัน 1,900 kgต่อไร่ต่อปี ทะลายปาล์มน้ำมัน 140 kgต่อไร่ต่อปี กรณีพื้นที่อำเภอสันทราย ข้อมูลปี 2562 ระบุว่ามีพื้นที่ปลูกปาล์มน้ำมัน 8 ไร่ (สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร, 2564) ใน 1 ปี จะมีทางปาล์ม 15,200 kg มีทะลายปาล์ม 1,120 kg คิดเฉลี่ยมีทางและทะลาย ปาล์มที่ต้องกำจัด 44.7 kg/day เมื่อลดความชื้นให้เหลือ 15% จะได้วัตถุดิบในการทำถ่านจากกระบวนการไพโรไลซิสประมาณ 39.3 kg/day เมื่อผ่านกระบวนการจะได้ถ่านประมาณ 10.6 kg/day (อุณหภูมิไพโรไลซิส 400 °C เวลาไพโรไลซิส 2 h) (อิศเรศ, 2565) เครื่องกระตุ้นด้วยความร้อนและไอน้ำในการผลิตถ่านกัมมันต์สามารถป้อนวัตถุดิบได้ครั้งละ 5 kg ซึ่งวางแผนให้สามารถทำงานได้อย่าง น้อย 2 รอบต่อวัน สามารถผลิตถ่านกัมมันต์ได้ต่อเนื่องในพื้นที่ตลอดปี

ตารางที่ 2 ผลคุณสมบัติของการทดสอบการผลิตถ่านกัมมันต์จากถ่านทะลายปาล์มน้ำมัน

การ ทดลอง	Furnace temperature (°C)	Vapor flow rate (cm³/min)	reaction time (min)	ความชื้น (%)	สาร ระเหย (%)	เถ้า (%)	คาร์บอน คงตัว (%)	พื้นที่ ผิว (m²/g)	การดูด ซับ ไอโอดีน (mg/g)	ความ หนาแน่น ปรากฎ (g/cm³)
วัตถุดิบถ่านทะลายปาล์มน้ำมัน			5.48	37.43	15.44	41.65	2.08	1071.26	1.40	
	600	100	60	3.54	33.32	23.13	40.00	NA	1042.20	1.45
	600	100	120	3.87	41.93	16.95	37.25	NA	926.69	1.54
Factorial	600	200	60	3.56	42.77	16.94	36.74	NA	947.74	1.59
point	600	200	120	3.77	40.80	18.81	36.62	NA	933.44	1.50
	800	100	60	2.77	36.45	19.03	41.75	NA	927.77	1.52
	800	100	120	3.17	36.59	17.44	42.79	NA	1017.82	1.55
	800	200	60	2.17	47.63	19.06	31.14	NA	1044.33	1.51
	800	200	120	3.50	37.05	19.68	39.77	NA	897.52	1.51
	532	150	90	5.10	29.77	18.58	46.55	2.10	1011.81	1.43
	700	66	90	4.75	39.32	16.94	38.99	NA	937.82	1.50
Star	700	150	39.6	3.98	38.92	17.87	39.23	261.21	764.58	1.60
point	868	150	90	3.67	35.70	18.39	42.24	24.10	1066.04	1.41
	700	234	90	3.86	38.26	19.15	38.72	NA	890.49	1.54
	700	150	140.4	2.96	38.19	19.14	39.71	NA	955.10	1.48
Center point	700	150	90	3.04	40.02	15.07	41.87	NA	1021.53	1.52
	700	150	90	2.05	30.24	15.43	52.28	3.83	990.65	1.37
	700	150	90	3.83	43.57	20.04	32.57	2.64	1056.67	1.41



# ตารางที่ 3 ผลคุณสมบัติของการทดสอบการผลิตถ่านกัมมันต์จากถ่านทางใบปาล์มน้ำมัน

การ ทดลอง	Furnace temperature (°C)	Vapor flow rate (cm³/min)	reaction time (min)	ความชื้น (%)	สาร ระเหย (%)	เถ้า (%)	คาร์บอน คงตัว (%)	พื้นที่ ผิว (m²/g)	การดูด ซับ ไอโอดีน (mg/g)	ความ หนาแน่น ปรากฎ (g/cm³)
วัตถุดิบถ่านทางใบปาล์มน้ำมัน			5.03	37.39	7.80	49.78	189.73	1038.44	1.42	
	600	100	60	1.18	29.68	8.48	60.66	305.45	1029.43	1.36
	600	100	120	1.20	24.67	9.01	65.13	334.59	1051.68	1.48
	600	200	60	1.33	29.06	7.72	61.88	383.02	1067.41	1.35
Factorial	600	200	120	1.32	34.61	7.65	56.42	404.79	1049.27	1.50
point	800	100	60	1.84	29.12	10.40	58.64	480.72	992.91	1.44
	800	100	120	1.18	29.55	9.21	60.06	505.52	1034.24	1.51
	800	200	60	0.92	29.33	8.18	61.56	491.02	1017.30	1.44
	800	200	120	1.00	29.78	9.36	59.85	519.13	1005.17	1.51
	532	150	90	1.11	34.72	9.06	55.12	NA	1038.36	1.46
	700	66	90	1.15	31.63	8.56	58.65	313.76	990.92	1.50
Star	700	150	39.6	1.22	31.09	10.40	57.28	445.48	1009.35	1.44
point	868	150	90	1.59	26.06	9.48	62.87	515.59	1084.28	1.42
	700	234	90	0.96	28.84	10.71	59.48	499.26	1030.72	1.50
	700	150	140.4	1.02	31.59	9.55	57.83	456.48	1001.99	1.50
Center point	700	150	90	1.32	24.49	8.31	65.88	370.28	990.27	1.43
	700	150	90	1.19	30.95	10.79	57.06	354.28	1011.38	1.40
	700	150	90	0.84	31.34	7.93	59.88	361.49	1006.24	1.41

ผลการทดลองกระตุ้นถ่านจากวัตถุดิบตั้งต้นในกระบวนการผลิตถ่านกัมมันต์ของทะลายปาล์มที่สภาวะตามกำหนดทั้ง 17 การทดลอง พบว่าถ่านที่ผลิตได้มีความชื้นลดลงทุกสภาวะการทดสอบเมื่อเทียบกับวัตถุดิบตั้งต้น ในขณะที่สารระเหยที่บางการทดลอง กลับมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นและค่าคาร์บอนคงตัวมีค่าลดลง ดังแสดงในตารางที่ 2 สภาวะที่ใช้กระตุ้น ณ อุณหภูมิ 700 °C อัตราการป้อนไอ น้ำ 150 cm³/min และระยะเวลาในการทำปฏิกิริยา 39.6 min ทำให้เกิดพื้นที่ผิวของรูพรุนเพิ่มขึ้นมากที่สุด คือ 261.21 m²/g ในขณะที่ค่าการดูดซับไอโอดีนของถ่านที่ทำการกระตุ้นบางสภาวะนั้นมีค่าลดลงจากวัตถุดิบ ซึ่งโดยรวมแล้วมีค่าใกล้เคียงกับวัตถุดิบ อย่างไรก็ตามผลการทดสอบพื้นที่ผิวมีผลเป็น NA คือ ไม่สามารถทดสอบได้เนื่องจากเนื่องจากเมื่อนำไปผงถ่านจากการทดลอง แช่ สารละลายอะซิโตน พบว่ายังมีคราบเหลืองของทาร์ปนอยู่จึงไม่สามารถทดสอบเพื่อหาพื้นที่ผิวด้วยวิธี Physisorption ได้

ผลการทดลองกระตุ้นถ่านจากวัตถุดิบตั้งต้นในกระบวนการผลิตถ่านกัมมันต์ของทางใบปาล์มที่สภาวะตามกำหนดทั้ง 17 การ ทดลอง พบว่าถ่านที่ผลิตได้มีความชื้นลดลงทุกสภาวะการทดสอบเมื่อเทียบกับวัตถุดิบตั้งต้น ในขณะที่สารระเหยมีแนวโน้มลดลงและ ค่าคาร์บอนคงตัวมีค่าเพิ่มมากขึ้น ดังแสดงในตารางที่ 3 เมื่อนำไปทดสอบคุณสมบัติความเป็นถ่านกัมมันต์คือ การหาพื้นที่ผิว และการ

# การประชุมวิชาการระดับชาติ ราชภัฏเลยวิชาการ ครั้งที่ 9 ประจำปี พ.ศ. 2566 "งานวิจัยเชิงพื้นที่เพื่อยกระดับเศรษฐกิจมูลค่าสูงของชุมชน"

ดูดชับไอโอดีน ซึ่งเป็นค่าหลักในการประเมินสภาวะที่เหมาะสมในงานวิจัยนี้พบว่า สภาวะที่ใช้กระตุ้น ที่การทดลองที่ 8 และ 12 ทำให้ เกิดพื้นที่ผิวของรูพรุนเพิ่มขึ้นมากใกล้เคียงกัน คือ 519.13 m²/g และ 515.59 m²/g ตามลำดับ เมื่อพิจารณาด้านพลังงานพบว่า สภาวะที่ 12 อุณหภูมิการกระตุ้น 868 ℃ อัตราการป้อนไอน้ำ 150 cm³/min และเวลาในการใช้งาน 90 min เหมาะสมที่สุด

การผลิตถ่านกัมมันต์โดยใช้ไอน้ำของวัตถุดิบถ่านทะลายและถ่านทางใบปาล์มน้ำมันจากกระบวนการไพโรไลซิส สามารถหา ค่าพลังงานที่ใช้ในกระบวนการผลิตโดยการวัดกระแสไฟฟ้าในช่วงการแปรผันอุณหภูมิที่ 532- 868°C โดยใช้อัตราการไหลของน้ำที่ 66-234 cm³/min จากนั้นทำการตรวจสอบการใช้พลังงานโดยการวัดกระแสไฟฟ้าในช่วงการดำเนินการคือ 40-140 min ทำการหาค่า ไฟฟ้าทั้งระบบไฟฟ้าเฟสเดียวและค่าไฟฟ้า 3 เฟส คำนวณหาค่าพลังงานไฟฟ้ารวมของกระแสไฟฟ้าที่วัดนำมาหาค่าไฟฟ้าโดยใช้หน่วย ละ 3.61 บาท (การไฟฟ้าฝ่ายผลิตแห่งประเทศไทย, 2565) ส่วนการใช้น้ำจะแปรผลตามอัตราการป้อนและเวลาการทดลอง คำนวณ ราคาจากน้ำสะอาดที่นำมาใช้คือน้ำดื่มในราคาหน่วยละ 0.5 บาท อ้างอิงราคาจากตู้กดน้ำอัตโนมัติ เพื่อใช้ในการวิเคราะห์ระยะเวลาคืน ทุน

# <u>ต้นทุนคงที่</u>

ต้นทุนการสร้างระบบผลิตถ่านกัมมันต์ขนาด 5 กิโลกรัม รวมค่าวัสดุและค่าจ้างเหมาในการประกอบระบบ (ไม่รวม ค่าแก้ไขปรับปรุงอื่น ๆ ระหว่างการวิจัย) ราคารวม 250,000 บาท ต่อปี ไม่คิดมูลค่าซาก

ต้นทุนเครื่องมือในการลดขนาดวัตถุดิบ 15,000 บาท ไม่คิดมูลค่าซาก

## <u>ต้นทุนผันแปร</u>

ต้นทุนค่าไฟฟ้าต่อรอบการผลิตเฉลี่ย (ประเมินจากกระบวนการที่สามารถผลิตถ่านกัมมันต์ได้) คือ 4.42 บาท ต่อ ครั้ง ซึ่งเมื่อคิดเป็นต้นทุนต่อกิโลกรัมคือ 4.42/5= 0.88 บาท

ต้นทุนค่าน้ำต่อรอบการผลิตเฉลี่ย (ประเมินจากกระบวนการที่สามารถผลิตถ่านกัมมันต์ได้) คือ 6.75 บาท ต่อครั้ง ซึ่งเมื่อคิดเป็นต้นทุนต่อกิโลกรัมคือ 6.75/5= 1.35 บาท

ต้นทุนค่าแรงงาน (ประเมินจากรอบการผลิตได้ วันละ 2 รอบ) คือ 300 บาทต่อวัน ซึ่งเมื่อคิดเป็นต้นทุนต่อกิโลกรัม คือ 300/10= 30 บาท

ต้นทุนค่าใช้จ่ายในการบำรุงรักษาเครื่องผลิตถ่านกัมมันต์และเครื่องมือในการลดขนาดวัตถุดิบ เฉลี่ยรอบละ 50 บาท (ประเมินจากรอบการผลิตได้ วันละ 2 รอบ) คือ 100 บาทต่อวัน ซึ่งเมื่อคิดเป็นต้นทุนต่อกิโลกรัมคือ 100/10= 10 บาท

รายได้ที่เกิดจากการจำหน่ายถ่านกัมมันต์ที่ผลิตได้ กำหนดราคาขายที่ขั้นต่ำกิโลกรัมละ 100 บาท (ประเมินจาก คุณสมบัติที่วิเคราะห์ได้เทียบกับค่ามาตรฐานและราคาขายตามท้องตลาด )

ประเมินกำไรที่เกิดขึ้นจากการผลิตจากการนำรายได้หักจากต้นทุนผันแปรคือ

100 - 0.88 - 1.35 - 30 - 10 = 57.77 บาทต่อกิโลกรัม

คิดเป็น 115.54 บาทต่อวัน

ดังนั้นคิดระยะเวลาคืนทุน 265,000 / 115.54 = 2294 วัน คิดเป็นระยะเวลาประมาณ 6 ปี 3 เดือน

### อภิปรายผล

รายได้

ผลการทดลองหาสภาวะที่เหมาะสมที่สุดในการกระตุ้นถ่านจากวัตถุดิบตั้งต้นในกระบวนการผลิตถ่านกัมมันต์ของทะลาย ปาล์มที่สภาวะอุณหภูมิการกระตุ้น 700 °C อัตราการป้อนไอน้ำ 150 cm³/min และระยะเวลาในการทำปฏิกิริยาประมาณ 40 min พบว่าถ่านที่ผลิตได้มีค่าการดูดซับไอโอดีนพบว่าเกินเกณฑ์มาตรฐานของถ่านกัมมันต์เชิงพาณิชย์ ดังแสดงในตารางที่ 3 ทั้งนี้เมื่อ พิจารณาลักษณะของถ่านที่ผ่านการกระตุ้นพบว่า ถ่านจากวัตถุดิบปาล์มที่ผ่านกระบวนการไพโรไลซิสอุณหภูมิ 500 °C เวลาไพโรไลซิส 2 h นั้นมีปริมาณทาร์อยู่มาก เนื่องจากในกระบวนการวิเคราะห์พื้นที่ผิวเมื่อนำไปผงถ่านไปแช่สารละลายอะซิโตน พบว่ายังมีคราบ

# การประชุมวิชาการระดับชาติ ราชภัฏเลยวิชาการ ครั้งที่ 9 ประจำปี พ.ศ. 2566 "งานวิจัยเชิงพื้นที่เพื่อยกระดับเศรษฐกิจมูลค่าสูงของชุมชน"

เหลืองของทาร์ปนอยู่ซึ่งไม่สามารถทดสอบเพื่อหาพื้นที่ผิวได้ จึงทำให้ทราบว่ากระบวนการกระตุ้นด้วยสภาวะที่กำหนดไม่สามารถกำจัด ทาร์ที่ปนอยู่ออกได้ ทำให้ไม่สามารถสร้างรูพรุนให้เพิ่มขึ้นได้เพียงพอให้ผ่านมาตรฐานของถ่านกัมมันต์เชิงพาณิชย์ อย่างไรก็ตามการ กระตุ้นนี้ก็สามารถเพิ่มพื้นที่ผิวจากถ่านวัตถุดิบได้ถึง 125 เท่า ในขณะที่สภาวะการกระตุ้นที่อุณหภูมิ 868 ℃ อัตราการป้อนไอน้ำ 150 cm³/min และเวลาในการใช้งาน 90 นาที เหมาะสมที่สุดในกระบวนการผลิตถ่านกัมมันต์ของทางใบปาล์ม พบว่าถ่านที่ผลิตได้มีค่าการ ดูดซับไอโอดีนพบว่าเกินเกณฑ์มาตรฐานของถ่านกัมมันต์เชิงพาณิชย์ ดังแสดงในตารางที่ 4 ทำให้พื้นที่ผิวเพิ่มขึ้นเป็น 515.589 m²/g ซึ่งปริมาณพื้นที่ผิวถ่านกัมมันต์ที่ได้ใกล้เคียงกับงานวิจัยของ Pallares et al. (2018) และ Rahman and Chin (2019) ซึ่งกระตุ้น ถ่านกัมมันต์จากวัตถุดิบถ่านจากฟางข้าวบาร์เล่ ฟางข้าว ด้วยความร้อนและไอน้ำเช่นกัน แต่ในงานวิจัยนี้ใช้อุณหภูมิ และเวลาในการ กระตุ้นน้อยกว่า อย่างไรก็ตามคุณสมบัติด้านความหนาแน่นของผลิตภัณฑ์ทั้งสองยังมีค่าเกินช่วงเกณฑ์มาตรฐานถ่านกัมมันต์ชนิดผง แต่ค่าความหนาแน่นสูงจะบ่งบอกความสามารถในการดูดซับได้ดี (ฉวีวรรณ เพ็งพิทักษ์, 2562)

ตารางที่ 4 การเปรียบเทียบคุณสมบัติถ่านจากกระบวนการผลิตถ่านกัมมันต์ของทะลายปาล์ม

รายการทดสอบ	ปริมาณที่พบในวัตถุดิบ	ปริมาณตามที่เกณฑ์	ปริมาณที่พบในถ่าน	หน่วย
	ในการทดลอง	มาตรฐานกำหนด ชนิดผง	จากการทดลอง	
พื้นที่ผิว	2.08	-	261.21	m²/g
ค่าความหนาแน่นปรากฎ	1.40	0.20-0.75	1.60	g/cm³
ค่าความชื้น	4.50	-	3.98	%
ค่าเถ้า	20.01	-	-	%
ค่าคาร์บอนคงตัว	58.94	-	-	%
ค่าสารระเหย	16.55	-	-	%
ค่าการดูดซับไอโอดีน	1,079.63	ไม่น้อยกว่า 600	764.58	mg/g

ตารางที่ 5 การเปรียบเทียบคุณสมบัติถ่านจากกระบวนการผลิตถ่านกัมมันต์ของทางใบปาล์ม

รายการทดสอบ	ปริมาณที่พบในวัตถุดิบ	ปริมาณตามที่เกณฑ์	ปริมาณที่พบในถ่าน	หน่วย
	ในการทดลอง	มาตรฐานกำหนด ชนิดผง	จากการทดลอง	
		(ปรินทร เต็มญารศิลป์,		
		2551)		
พื้นที่ผิว	189.73	-	519.13	m²/g
ค่าความหนาแน่นปรากฎ	1.42	0.20-0.75	1.51	g/cm³
ค่าความชื้น	5.028	-	1.01	%
ค่าเถ้า	10.10	-	-	%
ค่าคาร์บอนคงตัว	71.47	-	-	%
ค่าสารระเหย	14.78	-	-	%
ค่าการดูดซับไอโอดีน	1,002.98	ไม่น้อยกว่า 600	1005.17	mg/g

# สรุปผลการวิจัย

ผลการทดสอบสภาวะที่เหมาะสม พบว่า ที่อุณหภูมิ 700 °C อัตราการป้อนไอน้ำ 150 cm³/min และใช้เวลาในการทำ ปฏิกิริยาประมาณ 40 min เหมาะสมที่สุดในการผลิตถ่านกัมมันต์จากทะลายปาล์มน้ำมันที่ผ่านกระบวนการผลิตน้ำมันชีวภาพ ในขณะ ที่อุณหภูมิ 868 °C อัตราการป้อนไอน้ำ 150 cm³/min และใช้เวลาในการทำปฏิกิริยา 90 min เหมาะสมที่สุดในการผลิตถ่านกัมมันต์



จากทางใบปาล์มน้ำมันที่ผ่านกระบวนการผลิตน้ำมันชีวภาพ ทั้งนี้พิจารณาคุณสมบัติโดยรวมพบว่าถ่านกัมมันต์ที่ได้จากกากทางใบ ปาล์มมีคุณสมบัติที่ดีกว่า และเมื่อนำมาคำนวณต้นทุนแล้วพบว่าระบบที่ผลิตขึ้นนี้สามารถคืนทุนได้ในระยะเวลา 6 ปี 3 เดือน

### ข้อเสนอแนะ

ข้อเสนอแนะในการนำผลการวิจัยไปใช้

- 1) หากต้องการผลิตเพื่อจำหน่ายเชิงพาณิชย์ควรมีการทดสอบด้วยการวิเคราะห์คุณสมบัติอื่น ๆ เพิ่มเติม เพื่อเพิ่มมูลค่า ให้กับผลิตภัณฑ์ต่อไป และสามารถชี้บ่งการนำไปใช้งานให้เหมาะสมกับคุณสมบัติของถ่านกัมมันต์ที่ผลิตได้
- 2) ในการคำนวณทางเศรษฐศาสตร์ ประเมินต้นทุนวัตถุดิบคือ 0 บาท ไม่คิดต้นทุนในการผลิตถ่านก่อนการกระตุ้น เนื่องจาก ในงานวิจัยนี้เป็นส่วนหนึ่งของชุดโครงการ การจัดการและการเพิ่มคุณภาพชีวมวลปาล์มน้ำมันเป็นพลังงานทดแทนเพื่อการพัฒนา เกษตรและสิ่งแวดล้อมที่ยั่งยืน ได้รับทุนสนับสนุนจากสำนักงานการวิจัยแห่งชาติ ปี 2564 โดยเป็นโครงการย่อย "การพัฒนาถ่น กัมมันต์จากกากทางและทะลายปาล์มน้ำมันที่ผ่านกระบวนการผลิตน้ำมันชีวภาพ" ที่นำเอากากทางและทะลายปาล์มน้ำมันที่ผ่าน กระบวนการผลิตน้ำมันหลือศูนย์ด้วยกระบวนการไพโร่ไลซีสนำร่อย ระดับชุมชน" ซึ่งเป็นเศษเหลือทิ้งไม่มีมูลค่า มาดำเนินการต่อ ดังนั้นหากกระบวนการผลิตเน้นผลิตถ่านกัมมันต์ไม่มีการผลิตน้ำมัน ชีวภาพ ควรพิจารณาต้นทุนในการผลิตถ่านก่อนการกระตุ้นเพิ่มเติม

ข้อเสนอแนะสำหรับการวิจัยครั้งต่อไป

เมื่อได้สภาวะที่เหมาะสมแล้วสามารถนำไปออกแบบระบบการผลิตถ่านกัมมันต์ที่มีขนาดและต้นทุนที่เหมาะสมกับการผลิตได้ ดีมากขึ้น จะทำให้มีระยะเวลาคืนทุนในการนำไปใช้งานน้อยลง

### เอกสารอ้างอิง

- กรมพัฒนาพลังงานทดแทนและอนุรักษ์พลังงาน กระทรวงพลังงาน. 2561. **ศักยภาพพลังงานชีวมวล**. [ออนไลน์] [อ้างถึงวันที่ 1 มิถุนายน 2564] เข้าถึงจาก http://biomass.dede.go.th/biomass web/index.html.
- ฉวีวรรณ เพ็งพิทักษ์. 2562. **ถ่านกัมมันต์**. กองเคมีภัณฑ์และผลิตภัณฑ์อุปโภค กรมวิทยาศาสตร์บริการ. [ออนไลน์] [อ้างถึงวันที่ 24 ธันวาคม 2565] เข้าถึงจาก http://lib3.dss.go.th/fulltext/dss\_knowledge/chem-2-62-charcoal.pdf
- ไชยยันต์ ไชยยะ และคณะ. 2551. **การผลิตถ่านกัมมันต์จากเปลือกเมล็ดยางพาราโดยใช้การกระตุ้นด้วยไอน้า**. โครงการวิจัย มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลกรุงเทพ.
- ปรินทร เต็มญารศิลป์. 2551. **การเตรียมและการวิเคราะห์คุณลักษณะเฉพาะของถ่านกัมมันต์จาก ไผ่ตง และ ไผ่หมาจู๋**. วิทยานิพนธ์ หลักสูตรวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิซาเคมือนินทรีย์, มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์
- ปานฉัตร กลัดเจริญ. 2554. **การผลิตและทดสอบถ่านกัมมันต์ที่ได้จากการแยกสลายไผ่รวกด้วยความร้อน.** วิทยานิพนธ์หลักสูตร วิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาเคมีอุตสาหกรรม, มหาวิทยาลัยเชียงใหม่.
- ปิยะวดี ศรีวิจัย และชุมาพร รถสีดา. 2564. **การใช้ประโยชน์โปรแกรมดีไซน์เอ็กเปอร์ทเพื่อศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างสองตัวแปร**. PBRU SCIENCE JOURNAL 2021. 18(2). 34-43.
- ลลิดา นิทัศนจารุกุล. 2544. **การกำจัดตะกั่วจากน้ำเสียสังเคราะห์ด้วยกระบวนการดูดติดผิวโดยใช้ถ่านกัมมันต์จากวัสดุเหลือทิ้ง ทางการเกษตร**. วิทยานิพนธ์หลักสูตรวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาวิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อม สหสาขาวิชา
  วิทยาศาสตร์สภาวะแวดล้อม บัณฑิตวิทยาลัย, จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- ศิริวรรณ ว่องวีรวุฒิ. 2553. จุดคุ้มทุน สิ่งที่ SMEs ควรรู้. **Executive Journal**. 203-210.

# การประชุมวิชาการระดับชาติ ราชภัฏเลยวิชาการ ครั้งที่ 9 ประจำปี พ.ศ. 2566 "งานวิจัยเชิงพื้นที่เพื่อยกระดับเสรษฐกิจมูลค่าสูงของชุมชน"

- สราวุธ ศรีคุณ. 2550. การศึกษาการดูดซับสีย้อมและไอออนโลหะตะกั่วด้วยถ่านกัมมันต์ที่สังเคราะห์จากเปลือกทุเรียน. วิทยานิพนธ์ หลักสูตรวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิศวกรรมเคมี บัณฑิตวิทยาลัย, สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าพระนครเหนือ.
- ส้อฝีหยะ ยาชะรัด. 2553. การกำจัดโลหะตะกั่วด้วยถ่านกัมมันต์ที่เตรียมจากวัสดุธรรมชาติ. โครงการวิจัยหลักสูตรวิทยาศาสตร์บัณฑิต สาขาวิชาเคมี, มหาวิทยาลัยราชภัฏนครศรีธรรมราช.
- สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร. 2564. **ปาล์มน้ำมัน**. [ออนไลน์] [อ้างถึงวันที่ 1 มิถุนายน 2564] เข้าถึงจาก http://misapp.oae.go.th.
- อิศเรศ สายปัญญา. 2565. **การพัฒนาเตาปฏิกรณ์ไพโรไลซิสสำหรับผลิตเชื้อเพลิงชีวภาพจากวัสดุเหลือทิ้งปาล์มน้ำมัน**.
  วิทยานิพนธ์หลักสูตรวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาวิศวกรรมพลังงาน, มหาวิทยาลัยแม่โจ้.
- Chandra, T.C., Mirna, M.M., Sunarso, J., Sudaryanto, Y., Ismadji, S. 2009. Activated Carbon from Durian Shell: Preparation and Characterization. **Journal of The Taiwan Institute of Chemical Engineers**. 40, page 457-462.
- Pallares, J., Gonzalez-Cencerrado, A., Arauzo, I. 2018. Production and characterization of activated carbon from barley straw by physical activation with carbon dioxide and steam. **Biomass and bioenergy**. 115, page 64-73.
- Rahman, H. A., Chin, S. X. 2019. Physical and chemical properties of the rice straw activated carbon produced from carbonization and KOH activation processes. **Sains Malaysiana**. 48(2), page 385-391.
- Sun, K., Jiang, J. C. 2010. Preparation and characterization of activated carbon from rubber-seed shell by physical activation with steam. **Biomass & Bioenergy**. 34, page 539-544.
- Tham, Y.J., Latif, P.A., Abullah, A.M., Shamala-Devi, A., Taufiq-Yap, Y.H. 2011. Performances of toluene removal by activated carbon derived from durian shell. **Bioresource Technology**. 102, page 724-728.