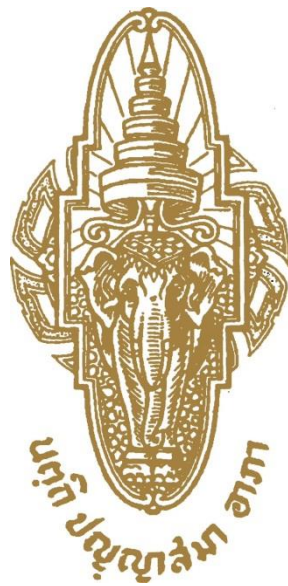


การผลิตพลังงานทดแทนจากวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร

เอกสารวิจัยส่วนบุคคล



โดย

นายวิรัช กิ่งวิจิต

ผู้ช่วยกรรมการผู้จัดการ

บริษัทซีพีเอฟ(ประเทศไทย)จำกัด(มหาชน)

วิทยาลัยการทัพบก

กันยายน 2560

บทคัดย่อ

ผู้วิจัย นาย วิราช กิ่งวิจิต

เรื่อง การผลิตพลังงานทดแทนจากวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร

วันที่ กันยายน 2560 **จำนวนคำ :** 5,852 **จำนวนหน้า :** 13

คำสำคัญ แท่งเชื้อเพลิง ถ่านอัดแท่ง วัสดุเหลือใช้ ชีวมวล

ชั้นความลับ ไม่มีชั้นความลับ

ในปัจจุบันประเทศไทยมีวัตถุดิบหลายชนิด ที่สามารถใช้เป็นแหล่งพลังงานชีวมวลโดยทั่วไป สามารถหาได้จากพืชและสัตว์ ตัวอย่างเช่น ไม้ ฟืน แกลบ ต้นอ้อย ชังข้าวโพด ต้นข้าวโพด และมูลสัตว์ต่างๆ รวมไปถึงของเสียจากโรงงานแปรรูปทางการเกษตรและขยะ เช่น ขยะในชุมชน ชีเสื่อย เป็นต้น การนำขยะเหล่านี้มาทำการแปรรูป เพื่อใช้เป็นเชื้อเพลิงให้ความร้อนทั้งในครัวเรือนและอุตสาหกรรม โดยกระบวนการแปรรูปชีวมวลหรือของเหลือใช้ ต้องผ่านกระบวนการทางกายภาพ ได้แก่ การสับย่อย อัด และทำให้แห้ง ส่วนกระบวนการทางความร้อนและเคมี เช่น การเพิ่มคาร์บอน (Carbonization) การทำให้เป็นของเหลว (Liquefaction) การแปรสภาพเป็นแก๊ส (gasification) และการแยกสลายด้วยความร้อน (Pyrolysis) และกระบวนการทางชีวภาพ ได้แก่ การหมัก แต่กรรมวิธีในการจะนำของเหลือใช้ทางการเกษตรและทางครัวเรือนมาผลิตเป็นแท่งเชื้อเพลิง จะต้องมีการประเมินคุณสมบัติทางเชื้อเพลิง อันได้แก่ ค่าความร้อน ปริมาณสารระเหย เถ้า ความชื้น คาร์บอนคงตัว และต้องมีการประเมินการคัดเลือกรูปแบบ ขั้นตอนและเครื่องมือที่ต้องใช้ในการผลิตแท่งเชื้อเพลิง และการนำไปใช้ประโยชน์ โดยพบว่าในประเทศไทยมีปริมาณของที่เหลือใช้จากภาคครัวเรือน และภาคเกษตรกรรมในปริมาณที่แตกต่างกัน ตามลักษณะชนิดของวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร ดังนั้นขั้นตอนการผลิตแท่งเชื้อเพลิงในแต่ละพื้นที่ จึงแตกต่างกันทั้งนี้ขึ้นกับความหนาแน่น และความชื้นของการจับตัวกันของเนื้อวัสดุเหลือใช้ นอกจากนี้ มีงานวิจัยเกี่ยวกับการผลิตแท่งเชื้อเพลิงที่นำของเหลือใช้จากภาคอุตสาหกรรมเกษตรและครัวเรือน เพื่อหาวิธีที่เหมาะสมในการผลิตแท่งเชื้อเพลิงให้ได้คุณภาพตามมาตรฐาน ซึ่งแท่งเชื้อเพลิงที่ผลิตได้จากของเหลือจากอุตสาหกรรมเกษตรและครัวเรือน ก่อให้เกิดผลดีในด้านการใช้ทรัพยากรธรรมชาติให้เกิดประโยชน์สูงสุดและเป็นทางเลือกของพลังงานทดแทนที่ดีทางหนึ่งของประเทศไทยได้อีกด้วย

ABSTRACT

AUTHOR: MR. Wirat Kingwichid

TITLE: Utilization of Agricultural Wastes and aquatic weed for renewable energy production

DATE: September 2017 **WORD COUNT:** 5,852 **PAGES:** 13

KEY TERMS: briquettes, charcoal, unused wastes, biomass

CLASSIFICATION: Unclassified

At present, there are several types of materials that can be used as biomass energy sources in Thailand. They can be found from both plants and animals such as wood, firewood, rice hulls, sugarcane, corncobs, corn plants, dung (e.g. cow dung, pig dung), and wastes from agricultural processing plants and rubbish (e.g. garbage, sawdust.) To convert these wastes into fuel sources by means of biomass processes, it needs to be done through physical processes (i.e. chopping, compression, and dehydration), thermal and chemical processes (i.e. carbonization, liquefaction, gasification, and pyrolysis), and biological processes (i.e. fermentation.) Before producing fuel briquettes from agricultural wastes and household wastes, fuel characteristics (heating value, volatile matters, moisture content, and fixed carbon), the selection of procedures and equipment for a fuel briquette production, and how to utilise the fuel briquettes need to be evaluated respectively. Types and amounts of wastes from agricultural sectors and households vary from one area to another. The process of making fuel briquettes from each area is based on the density and the moisture of the briquette textures. Many studies have been conducted to find suitable methods for producing the industry-standard fuel briquettes from household wastes and those from agro-industry. The production of fuel briquettes from waste materials not only reduces the amount of unused wastes, but it can be used as a good alternative source of energy for the country as well.

กิตติกรรมประกาศ

บทความทางวิชาการนี้เป็นส่วนหนึ่งของการวิจัย เรื่องการศึกษาการผลิตพลังงานทดแทนจากวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตรได้รับความสำเร็จลงด้วยความกรุณาอย่างสูงในด้านการวิจัย ขอขอบคุณ ชยุตม์ กฤษอร่ามเรือง ที่ให้ คำแนะนำและตรวจสอบความถูกต้องของเอกสาร และรูปแบบการพิมพ์

การผลิตพลังงานทดแทนจากวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร

ปัจจุบันประเทศไทยต้องพึ่งพาการนำเข้า พลังงานจากต่างประเทศเป็นหลัก โดยจากข้อมูลในปี พ.ศ. 2554 พบว่ากว่าร้อยละ 60 ของความต้องการพลังงานเชิงพาณิชย์ ขึ้นต้นมาจากการนำเข้า และยังมีแนวโน้มจะสูงขึ้นอีก เพราะไม่สามารถเพิ่มปริมาณการผลิตในประเทศได้ทันกับความต้องการใช้งาน สำหรับภาพรวมการใช้น้ำมันเชื้อเพลิงแต่ละชนิดในปี พ.ศ. 2555 นั้น กลุ่มเบนซิน การใช้เฉลี่ยอยู่ที่ 20.8 ล้านลิตรต่อวัน เพิ่มขึ้น 3.5% ดีเซล 55.8 ล้านลิตรต่อวัน เพิ่มขึ้น 6.2% ขณะที่การใช้แอลพีจี (แก๊สปิโตรเลียมเหลว) 6.05 แสนตันต่อเดือน เพิ่มขึ้น 11% จะเห็นได้ว่าโดยการใช้เชื้อเพลิง พลังงานเพื่อการหุงต้มในครัวเรือน โดยเฉพาะในชนบทที่ยังนิยมใช้ฟืนแทนถ่านในการหุงต้ม คิดเป็น 16.7% เทียบกับการใช้พลังงานอื่นๆ ซึ่งพื้นที่ป่าไม้เป็นแหล่งวัตถุดิบสำหรับฟืน และถ่านลดลงเหลือเพียง 25.6 % นั่นหมายถึง จำนวนป่าไม้ที่ถูกทำลายยิ่งสูงขึ้น และถึงแม้ว่าจะใช้แอลพีจี (แก๊สปิโตรเลียมเหลว) เป็นพลังงาน เพื่อการหุงต้มในครัวเรือน แต่แอลพีจีต้องใช้จ่ายเงินอุดหนุนจำนวนมากในการนำเข้ามาจำหน่าย เพราะไทยผลิตได้ไม่เพียงพอ อีกทั้งก๊าซธรรมชาติเหล่านี้ก็ต้องหมดไป¹ ดังนั้นการนำพลังงานทดแทนมาใช้ให้เกิดประโยชน์ ซึ่งถือเป็นสิ่งจำเป็นและเร่งด่วน การหาแหล่งพลังงานทดแทนที่ประเทศไทยสามารถผลิตได้เอง จึงเป็นอีกทางเลือกหนึ่งที่จะช่วยบรรเทาปัญหาดังกล่าว แนวทางหนึ่งที่มีผู้ให้ความสนใจเป็นจำนวนมาก เนื่องจากเหมาะสมกับประเทศไทย คือ การนำวัสดุชีวมวล และของเหลือใช้จากภาคครัวเรือน ภาคการเกษตร และภาคอุตสาหกรรม มาแปรรูปให้เป็นเชื้อเพลิง ซึ่งนอกจากจะได้พลังงานทดแทนที่นำไปใช้งานในรูปแบบต่างๆ แล้ว ยังช่วยลดปริมาณของเหลือใช้ที่ต้องกำจัดให้เหลือน้อยลงอีกด้วย โดยกระบวนการที่นำมาใช้แปรรูปชีวมวล หรือของเสียให้เป็นเชื้อเพลิง ในปัจจุบันมีทั้งที่เป็นกระบวนการทางกายภาพ ทางเคมี ทางความร้อน และทางชีวภาพ ส่วนเชื้อเพลิงที่ผลิตได้ก็มีทั้งที่อยู่ในรูปของแข็ง ของเหลว และก๊าซ ซึ่งสามารถนำไปใช้งานได้ทั้งในภาคอุตสาหกรรม เกษตรกรรม และการขนส่ง

พลังงานชีวมวล ชีวมวลคือสิ่งที่ได้มาจากสิ่งมีชีวิต เช่น ต้นไม้ อ้อย ถ่าน ฟืน แกลบ วัชพืชต่าง ๆ หรือแม้กระทั่งขยะและมูลสัตว์ การนำชีวมวลมาใช้เป็นพลังงานนั้นสามารถทำได้ 2 ลักษณะ คือ

1. กระบวนการที่ให้ความร้อน เช่น การนำถ่านไม้ หรือฟืน เพื่อให้เกิดความร้อน สำหรับนำไปใช้เพื่อประโยชน์ในด้านต่างๆ ซึ่งได้มีการพัฒนาเทคโนโลยีดังนี้ การพัฒนาและผลิตเตาที่ใช้กันอยู่ทั่วไปให้เป็นเตาประสิทธิภาพสูง (เตาซูเปอร์อั้งโล่) จุดไฟติดเร็ว ให้ความร้อนสูง มีควันน้อย ประหยัดเชื้อเพลิง และพัฒนาเตาประสิทธิภาพสูง สำหรับอุตสาหกรรมขนาดเล็กรวมทั้งขนาดเล็ก เช่น เตาตั้งโต๊ะ เตาตั้งบ่อ เตาเผาอิฐ ส่วนด้านเชื้อเพลิงนั้นได้คิดค้นและผลิตก้อนอัดชีวภาพ หรือเชื้อเพลิงชีวภาพ โดยนำพืชหรือวัชพืชมาสับแล้วอัดแท่งตากแดดและอบให้แห้ง ก้อนอัดชีวภาพที่ได้จะจุดติดไฟง่ายให้ความร้อนสูง นอกจากนี้ยังได้นำผลผลิต หรือผลพลอยได้ของพืชจำพวกแป้งและน้ำตาล เช่น ข้าว ข้าวโพด อ้อย กากน้ำตาล มาผลิตเอทิลแอลกอฮอล์ รวมทั้งนำมันสำปะหลังมาเผา โดยควบคุมความร้อน เพื่อให้ได้แก๊สชีวภาพ เพื่อนำไปใช้เป็นเชื้อเพลิงต่อไป
2. กระบวนการทางชีวภาพ เป็นการนำมูลสัตว์ขยบน้ำเสียมาหมักในที่ที่ไม่มีอากาศ ปล่อยให้เกิดกระบวนการย่อยสลายสารอินทรีย์ ซึ่งจะได้แก๊สชีวภาพสำหรับเป็นเชื้อเพลิงที่ใช้กับเตาหุงต้ม ตะเกียง เครื่องยนต์ หรือเครื่องกำเนิดไฟฟ้า

ประเภทของแท่งเชื้อเพลิง

แท่งเชื้อเพลิงที่มีการผลิตขึ้นในปัจจุบัน มี 2 ประเภท คือ

1. ถ่านอัดแท่ง คือ การใช้สารชีวภาพผสมกับถ่านหินในอัตราส่วนต่างๆ นำมาผลิตเป็นเชื้อเพลิงร่วมกัน โดยนำมาเผาจนเป็นถ่านแล้วมาอัดเป็นแท่ง หรืออาจนำแท่งเชื้อเพลิงที่อัดเป็นแท่งแล้วมาเผาให้เป็นแท่งถ่าน
2. แท่งเชื้อเพลิงชีวภาพ เป็นการนำชีวภาพมาอัดแท่งแล้วนำไปใช้งานได้โดยตรง ไม่ต้องมีขั้นตอนการเผาเหมือนเช่นถ่านอัดแท่ง ตัวอย่างของแท่งเชื้อเพลิงชีวภาพแบบต่างๆ²

การศึกษาเกณฑ์คุณสมบัติ และขั้นตอนการเลือกวัสดุเหลือใช้ ที่สามารถนำมาแปรรูปเป็นแท่งเชื้อเพลิง

1. ศึกษาวัสดุเหลือใช้ เมื่อนำมาผ่านกระบวนการอัดแท่งแล้ว นอกจากจะต้องมีค่าความร้อนสูงแล้ว ยังต้องมีองค์ประกอบที่เป็นส่วนที่เผาไหม้ได้ (Combustible Substance) โดยเฉพาะคาร์บอนคงตัวในปริมาณสูง แต่มีองค์ประกอบที่เผาไหม้ไม่ได้ หรือถ้าและ ความชื้นในปริมาณที่ต่ำ ซึ่งได้แสดงเกณฑ์ตามคู่มือกรมโรงงานอุตสาหกรรมไว้ ดังนี้

- 1.1 ค่าความร้อน ไม่ควรต่ำกว่า 3,000 กิโลแคลอรี/วัน
- 1.2 คาร์บอนคงตัว ไม่ควรต่ำกว่า 15%
- 1.3 เถ้า (Ash) ไม่ควรต่ำกว่า 20%
- 1.4 กำมะถันรวม (Total Sulfur) 2%
2. ประเมินความเหมาะสมที่จะนำของเสีย หรือวัสดุเหลือใช้ใดมาผสมกันผลิตเป็นแท่งเชื้อเพลิงโดยดำเนินการตามขั้นตอน ดังนี้
 - 2.1 คัดเลือกรูปแบบขั้นตอนและเครื่องมือ ที่ต้องใช้ในการผลิตแท่งเชื้อเพลิงจากวัสดุเหลือใช้ โดยต้องพิจารณาจากความจำเป็น ที่จะต้องปรับปรุงคุณสมบัติของวัสดุเหลือใช้ ก่อนที่จะนำไปอัดแท่งเชื้อเพลิงหรือไม่
 - 2.2 การนำวัสดุเหลือใช้มาผลิตเป็นแท่งเชื้อเพลิง
 - 2.2.1 ทำการศึกษาหาสูตรผสมวัสดุเหลือ ใช้โดยเลือกรูปแบบตามลักษณะของวัสดุ เช่น ถ้าวัสดุเหลือใช้ร่วนไม่จับเป็นก้อน ก็ควรเติมตัวประสาน เช่น แป้งมันหรือกากน้ำตาลในอัตราส่วนที่เหมาะสม เพื่อให้จับตัวได้ดี หรือถ้าวัสดุเหลือใช้มีค่าความร้อนต่ำ อาจจะนำวัสดุอื่นที่มีค่าความร้อนสูงกว่ามาผสม (Blending) กับของเสียก่อน เพื่อให้ได้แท่งเชื้อเพลิงที่มีค่าความร้อนสูงเพิ่มขึ้นตามต้องการ
 - 2.2.2 เมื่อได้ส่วนผสมในอัตราส่วนต่างๆ แล้วจึงนำของเสีย และวัสดุผสมต่างๆ มาทำการผลิตเป็นแท่งเชื้อเพลิง ดังต่อไปนี้
 - 2.2.2.1 ชั่งส่วนผสมตามสูตรต่างๆ ที่กำหนด
 - 2.2.2.2 ผสมส่วนผสมให้เข้ากัน
 - 2.2.2.3 นำส่วนผสมเข้าเครื่องอัดแท่ง
 - 2.2.2.4 ตากแห้งแท่งเชื้อเพลิง
 - 2.3 หาสมรรถนะการใช้งานของแท่งเชื้อเพลิง
 - 2.3.1 นำแท่งเชื้อเพลิงที่ได้ในอัตราส่วนผสมต่างๆ นำไปวิเคราะห์ด้านเชื้อเพลิงตาม การ ศึกษาเกณฑ์คุณสมบัติของแท่งเชื้อเพลิง โดยการหาค่าความร้อน ปริมาณสารที่เผาไหม้ได้ ปริมาณเถ้า และปริมาณความชื้น
 - 2.3.2 นำแท่งเชื้อเพลิงที่ได้ไปใช้แทนถ่าน ดูระยะเวลาในการเผาไหม้ และปริมาณควัน

คุณสมบัติทางเชื้อเพลิงของแท่งเชื้อเพลิง

โดยกระบวนการแปรรูปชีวมวลหรือของเหลือใช้ ที่มีลักษณะเป็นเส้นใย ต้องผ่านกระบวนการทางกายภาพ ได้แก่ การสับย่อย อัด และทำให้แห้ง ส่วนกระบวนการทางความร้อนและเคมี ได้แก่ การเพิ่มคาร์บอน (Carbonization) การทำให้เป็นของเหลว (Liquefaction) การแปรสภาพเป็นแก๊ส (Gasification) และการแยกสลายด้วยความร้อน (Pyrolysis) และกระบวนการทางชีวภาพ ได้แก่ การหมัก⁵

1. ค่าความร้อน (Calorimetric Value or Heating Value) คือ ปริมาณความร้อนที่เกิดขึ้นเมื่อของเสียถูกเผาไหม้อย่างสมบูรณ์ หรือเรียกว่า ความร้อนของการเผาไหม้ แบ่งเป็น 2 ประเภท คือ ค่าความร้อนสูง และค่าความร้อนต่ำ มีหน่วยเป็น กิโลจูล (kJ) หรือ กิโลแคลอรีต่อกิโลกรัมของเสีย (kcal/kg)

1.1 ค่าความร้อนสูง (High Heating Value, HHV) เป็นปริมาณความร้อนทั้งหมดที่เกิดขึ้นจากการเผาไหม้ของเสีย ซึ่งรวมถึงปริมาณความร้อนแฝงที่ถูกปลดปล่อยออกมา เมื่อไอน้ำที่เกิดจากการเผาไหม้ น้ำที่เป็นองค์ประกอบของของเสียเกิดการควบแน่น

1.2 ค่าความร้อนต่ำ (Low Heating Value, LHV) เป็นค่าความร้อนจากการเผาไหม้ของเสียที่ไม่รวมค่าความร้อนแฝง

ค่าความร้อนสูงและค่าความร้อนต่ำที่ตรวจวัดได้ในของเสียชนิดหนึ่ง จะแตกต่างกันเสมอ โดยค่าความแตกต่างขึ้นอยู่กับปริมาณน้ำ หรือความชื้นที่อยู่ในของเสีย ดังนั้นในกรณีของเสียมีความชื้นมากๆ อาจใช้วิธีการตากแดดหรือผึ่งลม เพื่อลดความชื้นในของเสียแล้วตรวจวัดเฉพาะค่าความร้อนสูงก็ได้ เนื่องจากในระหว่างการผลิตเชื้อเพลิงแท่งนั้น กระบวนการอัด และการตากแห้งแท่งเชื้อเพลิงก่อนนำไปใช้ จะทำให้น้ำในของเสียถูกกำจัดออกไปบางส่วน และคงเหลือในแท่งเชื้อเพลิงอีกบางส่วน

2. ปริมาณสารที่ระเหยได้ (Volatile Matters) คือ องค์ประกอบในของเสียที่สามารถระเหยได้ เมื่อได้รับความร้อนของเสียที่มีปริมาณสารระเหยได้สูง จะมีแนวโน้มที่มีค่าความร้อนสูงด้วย อย่างไรก็ตามสารที่ระเหยได้บางชนิด อาจก่อให้เกิดปัญหาต่อวัสดุ

- หรืออุปกรณ์ที่นำวัสดุเชื้อเพลิงไปใช้งาน เช่น สารอัลคาไลน์ในทะเลลายปาล์มจะกลายเป็นยางเหนียวเกาะติดท่อน้ำในห้องเผาไหม้ ทำให้ประสิทธิภาพของหม้อน้ำลดลง
3. ปริมาณความชื้น (Moisture Content) คือ ปริมาณน้ำที่คงเหลืออยู่หลังจากที่ตากแห้งของเสีย ความชื้นของของเสียมีผลต่อค่าความร้อนโดยตรง โดยหากของเสียมีความชื้นมาก จะทำให้มีการสูญเสียความร้อนไปกับการระเหยความชื้นในระหว่างการเผาไหม้ ทำให้ค่าความร้อนที่ได้ต่ำลง
 4. ปริมาณคาร์บอนคงตัว (Fixed Carbon) คือ ปริมาณสารประกอบคาร์บอนซึ่งระเหยได้ยาก โดยจะคงเหลืออยู่ในของเสียหลังจากที่เผาสารระเหยออกไปแล้วที่อุณหภูมิ 750 องศาเซลเซียส ของเสียที่มีปริมาณคาร์บอนคงตัวสูงจึงมีช่วงเวลาในการลุกไหม้นาน
 5. กำมะถันรวม (Total Sulfur) เมื่อกำมะถันทำปฏิกิริยาสันดาปกับออกซิเจน จะกลายเป็นซัลเฟอร์ไดออกไซด์ ดังนั้นหากของเสียที่มีกำมะถันเป็นองค์ประกอบอยู่ในปริมาณมาก จึงไม่เหมาะจะเป็นเชื้อเพลิง เนื่องจากจะเกิดมลสารซัลเฟอร์ไดออกไซด์จากการเผาไหม้ในปริมาณมากด้วย
 6. เถ้า (Ash) คือ ส่วนของสารอนินทรีย์ที่เหลือจากการสันดาป ภายในเตาเผาที่อุณหภูมิ 950 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 6 ชั่วโมง ซึ่งประกอบด้วย ซิลิกาแคลเซียมออกไซด์ แมกนีเซียมออกไซด์ หรือเป็นส่วนที่เผาไหม้ไม่ได้นั่นเอง ดังนั้นหากของเสียมีเถ้าปริมาณมาก จะเป็นปัญหาในการเผาไหม้และเพิ่มความยุ่งยาก ในการกำจัดเถ้าที่เกิดขึ้น

การทำแท่งเชื้อเพลิงจากสิ่งเหลือใช้ทางอุตสาหกรรมการเกษตรและครัวเรือน ประเทศไทยเป็นประเทศเกษตรกรรม มีผลผลิตทางการเกษตรเป็นจำนวนมาก เช่น ข้าว น้ำตาล ยางพารา น้ำมันปาล์ม และมันสำปะหลัง เป็นต้น ผลผลิตส่วนหนึ่งส่งออกไปยังต่างประเทศ มีมูลค่าปีละหลายพันล้านบาท อย่างไรก็ตาม ในการแปรรูปผลผลิตทางการเกษตรเหล่านี้จะมีวัสดุเหลือใช้ออกมาจำนวนหนึ่งด้วย ปริมาณชีวมวลที่สามารถผลิตได้ภายในประเทศจะแปรผัน และขึ้นอยู่กับปริมาณผลผลิตทางการเกษตรของประเทศ ซึ่งจากสถิติการเกษตรของประเทศไทย สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตรและสหกรณ์ ในปีเพาะปลูก พ.ศ. 2551/52 ดังในตารางที่ 3 เพื่อประมาณปริมาณชีวมวลที่ผลิตได้รวมทั้งประเทศ ในปี พ.ศ. 2551/52

ตารางที่ 3 รายละเอียดพื้นที่ปลูก ผลผลิตพืชหลัก และไม้ยางพารา ปีพ.ศ. 2551 และ 2552 (หน่วย: พันไร่/ พันตัน)⁷

ชนิด	พ.ศ. 2551		พ.ศ. 2552	
	พื้นที่เก็บเกี่ยว	ผลผลิต	พื้นที่เก็บเกี่ยว	ผลผลิต
อ้อย	6,588	73,502	6,023	66,816
ข้าว	66,772	31,651	68,519	31,508
ข้าวโพด	6,518	4,249	6,905	4,616
ปาล์มน้ำมัน	2,885	9,271	3,189	8,162
มันสำปะหลัง	7,397	25,156	8,584	30,088
ไม้ยางพารา	11,372	3,166	11,600	3,090

สำหรับศักยภาพของการผลิตชีวมวล ในประเทศไทยจะประเมินจากผลคูณของปริมาณผลผลิตทางการเกษตรที่ก่อให้เกิดชีวมวลนั้นๆ กับสัดส่วนของการเปลี่ยนแปลงปริมาณผลผลิตเป็นปริมาณชีวมวล ดังแสดงในตารางที่ 4 ซึ่งจะเห็นได้ว่าประเทศไทยมีศักยภาพอย่างมาก ในการผลิตพลังงานจากของเหลือใช้จากการเกษตร ทั้งนี้ยังไม่รวมถึงการนำพลังงานจากผลิตภัณฑ์ทางการเกษตรอื่นๆ เช่น ผักตบชวา สบู่ดำ ไมยราบยักษ์ เศษวัชพืช เป็นต้น ซึ่งมีผู้คิดค้นวิจัยจำนวนมาก ที่นำผลิตภัณฑ์ทางการเกษตรเหล่านี้มาใช้ในการผลิตแก๊สเชื้อเพลิงชีวมวลในแต่ละท้องถิ่นอีกด้วย⁸

ตารางที่ 4 ปริมาณแสดงศักยภาพชีวมวลเชิงพื้นที่ของประเทศไทยปี พ.ศ. 2552

ชนิด	ผลผลิต (ตัน)	ชีวมวล	ปริมาณชีวมวล เหลือใช้(ตัน)	ค่าความร้อน (MJ/kg)	ศักยภาพพลังงาน (TJ)	(ktoe)
อ้อย	66,816,446	ชานอ้อย	4,190,794.31	14.40	60,347.44	1,428.54
		ยอดและใบ	13,439,727.21	17.39	233,716.86	5,532.52
ข้าว	31,508,364	แกลบ	3,510,598.90	14.27	50,096.25	1,185.87
		ฟางข้าว	25,646,547.96	10.24	262,620.65	6,216.73
ถั่วเหลือง	190,480	ต้น/เปลือก/ใบ	170,383.17	19.44	3,312.35	78.41
ข้าวโพด	4,616,119	ซัง	584,539.15	18.04	10,545.09	249.62
		ลำต้น	2,758,777.36	18.04	49,768.34	1,178.11
ปาล์มน้ำมัน	8,162,379	ทะลายเปล่า	1,024,868.34	17.86	18,304.15	433.29
		ใบ	162,970.06	17.62	2,871.53	67.97
		กะลา	38,959.04	18.46	719.18	17.02
		ก้าน	2,203,740	9.83	21,824.24	516.62
มันสำปะหลัง	30,088,025	ลำต้น	2,439,236.19	18.42	44,930.73	1,063.60
		เหง้า	1,834,466.88	18.42	33,790.88	799.89
		ก้าน	628,990.82	15.40	9,686.46	229.30
มะพร้าว	1,380,980	กาบ	464,250.95	16.23	7,534.79	178.36
		กะลา	1,289,36.58	17.93	231.83	54.73
ไม้อย่างพารา	3,090,280	กิ่ง/ก้าน	312,118.28	14.98	4,675.53	110.68
รวม	145,853,073		59,539,905.20		504,339.40	11,938.67

ชีวมวลแต่ละชนิดมีข้อดีและข้อเสียแตกต่างกันออกไป บางชนิดไม่เหมาะที่จะนำมาเผาไหม้โดยตรงเพื่อผลิตไฟฟ้า เช่น กากมันสำปะหลัง และส่าเหล้า เพราะมีความชื้นสูงถึง 80-90% บางชนิดต้องนำมาย่อยก่อนนำไปเผาไหม้ เช่น เศษไม้ ยางพารา เป็นต้น

เทคโนโลยีในการผลิตเชื้อเพลิงอัดแท่ง

การผลิตแท่งเชื้อเพลิงจากเศษวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร และอุตสาหกรรมการเกษตร เช่น เหง้ามันหรือเศษมันสำปะหลัง ชานอ้อย ซังข้าวโพด ไม้ทิ้งประเภทเนื้อแข็ง เนื้ออ่อนหรือขี้เลื่อย เป็นต้น โดยกรรมวิธีการผลิตทั้งในประเทศไทยและต่างประเทศ มีลักษณะและรูปแบบของกระบวนการในการผลิตแท่งเชื้อเพลิงคล้ายๆ กัน จะต่างกันที่วัสดุเหลือใช้ทางการเกษตรที่เอามาผลิตเป็นแท่งเชื้อเพลิง โดยกรรมวิธีการผลิตแท่งเชื้อเพลิง คือ การนำเอาวัตถุดิบที่ใช้นำมาผ่านกระบวนการย่อยและลดความชื้นลง หลังจากนั้นนำมาอัดเป็นแท่ง

และลดอุณหภูมิก่อนเก็บเข้าไซโล โดยจะสามารถรักษาความชื้นอยู่ระหว่าง 8-10% ซึ่งข้อดีของเชื้อเพลิง ชีวมวลอัดแท่ง คือ สะดวกแก่การขนส่ง พลังงานที่ได้จากการเผาไหม้ประมาณ 4.8 เมกะวัตต์ต่อตัน (MWh/ton) หรือประมาณ 17 ล้านบีทียู/ตัน (BTU/ton) มีชี้น้ำมันน้อยค่ามลพิษที่เกิดจากการเผาไหม้เวลานำมาใช้ น้อยกว่าถ่านหินถึง 20 เท่า ซึ่งถือว่ามีปริมาณน้อยมาก จึงเป็นมิตรต่อสิ่งแวดล้อม ทำให้เป็นที่สนใจอย่างมาก ในอุตสาหกรรมภาคการผลิตทั้งในและต่างประเทศ เช่น เกาหลี ญี่ปุ่น และจีน โดยภาคอุตสาหกรรม นำไปใช้ในงานเป็นเชื้อเพลิงใน Boiler เพื่อผลิต ไอน้ำหรือใช้ในเตาเผา (Stove)

เทคโนโลยีที่มีการดำเนินงานในปัจจุบัน ได้แก่

1. กระบวนการเผาไหม้ (Combustion) เป็นการนำชีวมวล หรือของเสียมาเผาโดยตรง ผลิตก๊าซที่ได้จะเป็นก๊าซร้อน ที่มีความร้อนตามค่าความร้อนของชีวมวล หรือของเสีย ที่นำมาเผา โดยก๊าซร้อนที่ได้สามารถนำไปใช้ผลิตไอน้ำที่มีอุณหภูมิ และความดันสูง ไอน้ำนี้จะถูกนำไปขับเคลื่อนไอน้ำ เพื่อผลิตไฟฟ้าต่อไป
2. กระบวนการเผาไหม้ในสภาพไร้ออกซิเจน (Pyrolysis) เป็นการสลายวัตถุดิบที่มีองค์ประกอบของคาร์บอน โดยไม่เกิดการออกซิไดซ์ ซึ่งชีวมวลที่ใช้ในกระบวนการนี้ คือ พืชที่มีเซลลูโลส หรือไม้ยืนต้นต่างๆ เศษไม้ ฟาง ฯลฯ วิธีในการแปรรูปชีวมวลไปเป็นพลังงาน เริ่มจากการลำเลียงและการทำให้ชีวมวลแห้ง เมื่อชีวมวลแห้งดีแล้วจึงนำไปหั่นเป็นชิ้นเล็กๆ จากนั้นนำไปใส่ในส่วนที่ทำให้เกิดปฏิกิริยาไพโรไลซิสที่อุณหภูมิ 500-600 องศาเซลเซียส ผลิตก๊าซที่ได้จะถูกนำไปแยกส่วน ที่เป็นของแข็งและเถ้าออกจากของเหลว จากนั้นจึงนำส่วนที่เป็นของเหลวไปเก็บไว้ในถังเก็บ ซึ่งความร้อนที่ใช้ในปฏิกิริยาไพโรไลซิสเป็นความร้อนแบบทางตรงและทางอ้อม ความร้อนทางตรง คือ การใช้ลมร้อนจากเหล็ก ส่วนความร้อนทางอ้อม หมายถึง การให้ความร้อนภายนอก ได้แก่ การเผาด้วยก๊าซ ผลิตก๊าซที่ได้จากปฏิกิริยาไพโรไลซิสจะเป็นของผสมระหว่าง ก๊าซ ของเหลว และถ่าน ซึ่งสัดส่วนของก๊าซ ของเหลว และถ่านนั้นจะขึ้นอยู่กับวิธี และรูปแบบของปฏิกิริยาไพโรไลซิส และปัจจัยต่างๆ
3. กระบวนการผลิตก๊าซเชื้อเพลิง (Gasification Process) เป็นกระบวนการเปลี่ยนชีวมวล หรือของเสียให้เป็นก๊าซเชื้อเพลิง ด้วยปฏิกิริยาเคมีชนิดที่มีความร้อนเข้ามาเกี่ยวข้อง

ประกอบด้วย 4 ขั้นตอน ได้แก่ กระบวนการอบแห้ง กระบวนการไพโรไลซิส กระบวนการเผาไหม้ และกระบวนการรีดักชัน ก๊าซเชื้อเพลิงที่ได้ประกอบด้วย ก๊าซที่สามารถเผาไหม้ได้ (Combustible Gases) ได้แก่ มีเทน (CH₄) ไฮโดรเจน (H₂) และ คาร์บอนมอนอกไซด์ (CO) ส่วนก๊าซที่ไม่สามารถเผาไหม้ได้ (Noncombustible Gases) ได้แก่ ไนโตรเจน (N₂) และคาร์บอนไดออกไซด์ (CO₂) โดยภาพรวมของ กระบวนการให้ความร้อน ปฏิริยาเคมีที่ใช้ในการแปรรูปวัสดุเหลือใช้เป็นเชื้อเพลิง สรุปดังตารางที่ 5¹³

ตารางที่ 5 กระบวนการทางความร้อนและเคมีที่ใช้แปรรูปวัสดุเหลือใช้เป็นเชื้อเพลิง

กระบวนการ	ปฏิริยาเคมี/ความร้อน	เชื้อเพลิงที่ได้
การเผาไหม้ (Combustion)	ออกซิเดชัน (Complete Oxidation)	ก๊าซร้อน
การเผาไหม้ในสภาพไร้ออกซิเจน (Pyrolysis)	ไม่ใช้ออกซิเจน (No Oxygen)	ไบโอออยล์ (Bio-oil)
การผลิตก๊าซเชื้อเพลิง (Gasification)	ออกซิเดชันแบบบางส่วน (Partial Oxidation)	ก๊าซไฮโดรเจน ก๊าซคาร์บอนมอนอกไซด์ และก๊าซมีเทน

กรรมวิธีการอัดแท่งเชื้อเพลิง

จำแนกตามกระบวนการขึ้นรูปได้เป็น 2 ลักษณะ คือ กระบวนการอัดร้อน และกระบวนการอัดเย็น

1. กระบวนการอัดร้อน (Hot Press Process) เป็นการอัดวัสดุโดยให้ความร้อนตลอดเวลา ที่ทำการอัด โดยใช้อุณหภูมิประมาณ 350 องศาเซลเซียส เหมาะสมกับวัสดุที่เมื่อได้รับความร้อน จะเกิดสารเคมีอินทรีย์ที่ช่วยยึดเนื้อวัสดุเข้าหากัน จึงทำให้สามารถยึดเกาะขึ้นรูปเป็นแท่งได้โดยไม่ต้องใช้ตัวประสาน ตัวอย่างวัสดุที่สามารถนำมาทำเชื้อเพลิงอัดแท่งด้วยกระบวนการอัดร้อน คือ วัสดุ เศษเหลือทางการเกษตร (แกลบ ชี้เลื้อย ยอดอ้อย ฟางข้าว เปลือกผลไม้ ชังข้าวโพด ชานอ้อย ฯลฯ) วัชพืชบกและน้ำ และผลผลิตทางการเกษตร โดยเฉพาะพืชที่มีแป้งและน้ำตาล (ข้าวโพด มันสำปะหลัง อ้อย ข้าวฟ่าง ฯลฯ

2. กระบวนการอัดเย็น (Cold Press Process) เหมาะสำหรับวัสดุที่ไม่มีคุณสมบัติในการจับตัวได้ด้วยความร้อน มี 2 วิธี คือ

2.1 การอัดเย็นชนิดเติมตัวประสาน เป็นการอัดเย็นที่มีใช้กันอยู่ทั่วไป เนื่องจากเครื่องมือและวิธีการที่ง่าย และใช้พลังงานต่ำใช้วัสดุมาผสม กับตัวประสาน โดยทั่วไปจะเป็นแป้งมันสำปะหลัง หากวัสดุใดมีขนาดใหญ่ เช่น กะลามะพร้าว ต้องมีเครื่องบดให้ละเอียดก่อน แล้วจึงนำมาผสมกับแป้งมัน และน้ำในอัตราส่วนตามที่ต้องการ การอัดเย็นด้วยแรงอัดสูง

2.2 การอัดเย็นระบบใหม่ที่ไม่ต้องใช้ตัวประสาน แต่จะใช้แรงดันในการอัดสูงกว่าปกติอย่างมาก เพื่อให้โมเลกุลของวัสดุเกิดการอัดตัวแน่นจนจับตัวเป็นก้อนได้ ซึ่งการอัดเย็นประเภทนี้จะใช้มอเตอร์ที่มีกำลังค่อนข้างสูง และยังใช้พลังงานไฟฟ้ามาก แต่จะมีขั้นตอนในการอัดเพียงขั้นตอนเดียว เพราะไม่ต้องผสมตัวประสาน และไม่มี ความจำเป็นที่จะต้องบดวัสดุก่อนเข้าอัด หากวัสดุไม่ได้มีขนาดใหญ่จนเกินไปนัก

เครื่องอัดแบ่งออกเป็น 3 กลุ่มใหญ่ๆ คือ

1. เครื่องอัดแบบลูกสูบ (Piston Press) สามารถอัดได้ 40-1,000 กิโลกรัมต่อชั่วโมง แต่มีปัญหาเรื่องการขัดสีของกระบอกสูบ และการแตกของลูกสูบ
2. เครื่องอัดแบบเกลียว (Screw Press) แบ่งออกเป็น 3 แบบ คือ แบบเกลียวรูปกรวย (Conical Screw Press) สามารถอัดได้ 500 - 1,000 กิโลกรัมต่อชั่วโมง ความชื้น ร้อยละ 8 -10
 - 2.1 แบบเกลียวคู่ (Twin Screw Press) สามารถอัดได้ 2,800-3,600 กิโลกรัมต่อชั่วโมง มีค่าความชื้นร้อยละ 25
 - 2.2 แบบเกลียวพร้อมขดลวดความร้อน (Screw Press with heated die) ที่มีอุณหภูมิประมาณ 3500 °C สามารถอัดได้ 50-500 กิโลกรัมต่อชั่วโมง ความชื้นวัสดุร้อยละ 8-12
3. เครื่องอัดแบบลูกกลิ้ง (Roll Press) การอัดแบบนี้ต้องการวัสดุที่มีขนาดเล็กกว่าใช้เครื่องอัดแบบอื่น และได้ความหนาแน่นน้อย จึงเหมาะกับการอัดที่ใช้ตัวประสานเครื่องอัดเม็ด หรืออัดเป็นแท่งเล็กๆ (Palletizing Press) ประกอบด้วยพิมพ์ (Matrix) และลูกกลิ้ง (Roller) ซึ่งแรงเสียดสีของพิมพ์และลูกกลิ้ง จะทำให้เกิดความร้อนขึ้นและอัด

วัสดุผ่านพิมพ์ ปกติขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางเม็ด ขนาด 5-15 เซนติเมตร ยาวน้อยกว่า 30 มิลลิเมตร¹²

โดยการเลือกกระบวนการอัดแท่งที่เหมาะสม จะต้องพิจารณาจากคุณลักษณะเฉพาะตัวของวัสดุหลักที่จะนำมาทำการอัดแท่ง โดยพิจารณาจากความเป็นเนื้อเดียวกัน (Homogeneous) และองค์ประกอบทางเคมีของวัสดุ

งานวิจัยในการผลิตแท่งเชื้อเพลิงทั้งใน และต่างประเทศ

ปัจจุบันประเทศไทยได้มีผู้ค้นคว้าวิจัยเกี่ยวกับเชื้อเพลิงอัดแท่ง ในรูปแบบต่างๆ มากมาย ทั้งในภาคการเกษตรได้มีการนำวัสดุเหลือใช้จากการเกษตร ได้แก่ กะลามะพร้าว แกลบ ขานอ้อย ฟางข้าว สบู่ดำซังข้าวโพด ไม้ยางพารา เป็นต้น ภาคครัวเรือน ได้แก่ ชี้เลื่อย เปลือกทุเรียน เปลือกมังคุด ผักตบชวา กากไขมัน กากกาแฟ กระดาษใช้แล้ว เป็นต้น โดยกระบวนการผลิตแท่ง เชื้อเพลิง มีทั้งแบบอัดร้อน และแบบอัดเย็น โดยใช้ตัวประสาน เช่น แป้งมันสำปะหลัง กากน้ำตาล น้ำหมักชีวภาพ หรือใช้แรงดันสูงช่วยในการขึ้นรูปของแท่งเชื้อเพลิง¹⁴⁻¹⁶ แต่จากข้อมูลของผู้แทนสภาอุตสาหกรรม ในขณะนี้ประเทศไทยยังไม่มีเทคโนโลยีการผลิตเชื้อเพลิงชีวมวลอัดแท่งในระดับคุณภาพดี (Premium Grade) เพื่อส่งไปขายต่างประเทศได้เนื่องจากการผลิตในระดับคุณภาพดี (Premium Grade) นี้ ต้องใช้เทคโนโลยีมาก และไทยยังไม่มีเทคโนโลยีถึงขั้นนั้น จึงยังเป็นพลังงานที่ยังต้องมีการพัฒนาเทคโนโลยีต่อไป¹⁷ ซึ่งอาจจะได้มาจากการร่วมทุนหรือการทำวิจัย และพัฒนาเทคโนโลยีร่วมกันกับประเทศที่มีเทคโนโลยีที่ทันสมัยในต่างประเทศ การผลิตแท่งเชื้อเพลิง มักจะนำวัสดุเหลือใช้ที่มีตามพื้นที่เพาะปลูกของแต่ละประเทศ ที่มีอยู่เป็นจำนวนมากมาผลิตเป็นพลังงานทดแทน โดยวัสดุเหลือใช้ที่นำมาผลิตเป็นแท่งเชื้อเพลิง ได้แก่ วัชพืช ชี้เลื่อย ฟางข้าว เมล็ดวอลนัท กระดาษเหลือใช้ กากชา เป็นต้น โดยวิธีที่ขึ้นรูปนิยมกระบวนการอัดเย็นแบบความดันสูงโดยไม่ใช้ตัวประสาน และการอัดเย็นโดยใช้ระบบไฮดรอลิก¹⁸⁻¹⁹ ส่วนประเทศในแถบเอเชีย เช่น ญี่ปุ่นและจีนได้นำเทคโนโลยีที่เรียกว่า CCB (Composite Fuel of Coal and Biomass; Biobriquette) ซึ่งเป็นการผสมผสานระหว่าง ถ่าน และสารชีวมวล (ถ่านชีวภาพ) โดยใช้กระบวนการอัดขึ้นรูปถ่านก้อนความดันสูง และอัตราการผสมของวัตถุดิบพื้นฐาน คือ ถ่านหิน 70-90% สารชีวมวล 10-30% โดยน้ำหนัก

และใส่หินปูน ในอัตราส่วน 1-2 โดยน้ำหนัก เพื่อกำจัดซัลเฟอร์ในถ่านหินทำให้เป็นแท่งเชื้อเพลิงแบบไร้ควัน ส่วนสารชีวมวลที่ใช้เป็นวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร ไปผสมกับถ่านทำให้ประสิทธิภาพในการเผาไหม้ของเชื้อเพลิงสูงขึ้น และมีความสามารถในการติดไฟได้ดี เทคโนโลยี CCB ไม่เป็นพิษต่อสิ่งแวดล้อม และสามารถส่งต่อเทคโนโลยีนี้ไปยังหลายประเทศ เทคโนโลยีนี้ถูกพัฒนาเพื่อเป็นสารทดแทนเชื้อเพลิงเคโรซีนในประเทศญี่ปุ่น และใช้แทนถ่านหินในประเทศจีน

บทสรุป

การนำของเหลือใช้มาผลิตเป็นแท่งเชื้อเพลิง แทนถ่านสามารถเป็นพลังงานทางเลือกหนึ่งที่จะช่วยลดการใช้ทรัพยากรธรรมชาติทั้งป่าไม้ และก๊าซธรรมชาติและยังช่วยแก้ปัญหาการกำจัดขยะ หรือของเหลือใช้ที่เกิดขึ้นในทั้งภาคการเกษตร และภาคครัวเรือน จากสถิติจำนวนครัวเรือนของประเทศไทยที่ปัจจุบันมีอยู่ทั้งสิ้นประมาณ 20.3 ล้านครัวเรือน (สำนักงานสถิติแห่งชาติ, 2552) ถ้ามีครัวเรือนหันมาใช้ถ่านในการหุงต้มอาหารเพียง 1 ล้านครัวเรือน หรือแค่ประมาณ 5% ของครัวเรือนทั้งหมด โดยตั้งเป้าให้ลดการใช้แอลพีจี (แก๊สปิโตรเลียมเหลว) ได้ 5 กิโลกรัมต่อ เดือน ก็จะสามารถประหยัดเงินตราของประเทศได้ กว่า 1,572 ล้านบาท แอลพีจี (แก๊สปิโตรเลียม เหลว) (ราคา เฉลี่ยปี 2554 อยู่ที่ 845 ดอลลาร์ สหรัฐ/ตัน และอัตราแลกเปลี่ยนประมาณ 31 บาท/ดอลลาร์สหรัฐ)²¹ ทั้งนี้จากเทคโนโลยีในการผลิตแท่งเชื้อเพลิงที่ได้ศึกษาจะเห็นได้ว่า แท่งเชื้อเพลิงบางชนิดในแต่ละท้องถิ่นยังมีข้อดีแตกต่างกันไปโดยแท่งเชื้อเพลิงที่ทำจากขานอ้อยเน่าเปียกกับเศษพืช การจุดติดไฟทำได้ง่ายกว่าฟืนและถ่าน และยังได้แท่งเชื้อเพลิงที่สะอาด การเผาไหม้มีประสิทธิภาพสูง²² ส่วนแท่งเชื้อเพลิงที่ได้จากซังข้าวโพดและเศษมันสำปะหลัง จะให้ค่าความร้อนสูงกว่าฟืนและยังติดไฟได้นานกว่า ไม่มีควันไม่มีกลิ่น นอกจากนี้แท่งเชื้อเพลิงต่างๆ ที่มีผู้วิจัยผลิตขึ้นนั้นยังสามารถใช้ทดแทนแก๊สหุงต้มได้โดย แท่งเชื้อเพลิงจุดติดไฟง่ายแต่ไม่ไวไฟ และไม่มีอันตรายจากการระเบิด สามารถผลิตและหาวัสดุได้ง่ายตามท้องถิ่น โดยใช้วัสดุและเทคโนโลยีในการผลิตที่มีความเหมาะสมในแต่ละท้องถิ่นนั้นๆ และนำไปขยายผล เพื่อส่งเสริมให้เกิดการเสริมสร้างอาชีพหรือรวมกลุ่มกันก่อให้เกิดรายได้ในชุมชนนั้นได้อีก และที่สำคัญที่สุดเป็นการทำให้ประชาชนรู้จักคุณค่าในการใช้

ทรัพยากรธรรมชาติมากขึ้น รู้จักใช้ให้เกิดประโยชน์สูงสุด ไม่เกิดการสูญเปล่า และได้ประโยชน์ทั้งทางตรงในด้านพลังงานทดแทน และทางอ้อม คือ ในแง่การอนุรักษ์ป่าไม้ และลดการใช้ก๊าซธรรมชาติได้อย่างเต็มที่

เอกสารอ้างอิง

¹กระทรวงพลังงาน. (2555). แผนพัฒนาพลังงานทดแทนและพลังงานทางเลือก 25% ใน 10 ปี (พ.ศ. 2555-2564)(Alternative Energy Development Plan: AEDP 2012-2021). สืบค้นเมื่อ 10 มีนาคม 2556, จาก www.dede.go.th/dede/images/stories/aedp25.pdf

²กรมโรงงานอุตสาหกรรม. (2555). คู่มือแนวทางและเกณฑ์คุณสมบัติของเสียเพื่อการแปรรูป เป็นแท่งเชื้อเพลิงและบล็อกประสาน. หน้า 3.

³วัฒนา เสถียรสวัสดิ์. (2529). รายงานวิจัยเรื่องเชื้อเพลิงชีว (โครงการเชื้อเพลิงแข็ง). กรุงเทพฯ: ภาควิชาพืชสวน คณะเกษตร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.

⁴กรมโรงงานอุตสาหกรรม. (2555). คู่มือแนวทางและเกณฑ์คุณสมบัติของเสียเพื่อการแปรรูป เป็นแท่งเชื้อเพลิงและบล็อกประสาน. หน้า 21-25.

⁵คู่มือแนวทางและเกณฑ์คุณสมบัติของเสียเพื่อการแปรรูปเป็นแท่งเชื้อเพลิงและบล็อกประสาน.(2555). หน้า 3.

⁶กรมโรงงานอุตสาหกรรม. (2555). คู่มือแนวทางและเกณฑ์คุณสมบัติของเสียเพื่อการแปรรูป เป็นแท่งเชื้อเพลิงและบล็อกประสาน. หน้า 12-14.วารสาร มหาวิทยาลัยศรีนครินทรวิโรฒ (สาขาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี) ปีที่ 6 ฉบับที่ 11 มกราคม - มิถุนายน 2557 77

⁷Biomass Energy in Asia. (1999). A Study on Selected Technologies and Policy Options, December โดย กรมพัฒนาและส่งเสริมพลังงาน.

⁸สถิติการเกษตรของประเทศไทย. (ม.ป.ป.). สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร และสหกรณ์ 2551/52.

⁹อัมพรพรรณ วงษ์ท่าเรือ. (2555). การพัฒนาพลังงานทดแทนในประเทศไทย. สำนักนโยบาย อุตสาหกรรมมหภาค. สืบค้นเมื่อ 1 พฤษภาคม 2556, จาก http://www.oie.go.th/sites/default/files/attachments/article/Renewable_Energy_in_Thailand.pdf

¹⁰กรมโรงงานอุตสาหกรรม. (2555). คู่มือแนวทางและเกณฑ์คุณสมบัติของเสียเพื่อการแปรรูป เป็นแท่งเชื้อเพลิงและบล็อกประสาน. หน้า 6.

¹¹คู่มือแนวทางและเกณฑ์คุณสมบัติของเสียเพื่อการแปรรูปเป็นแท่งเชื้อเพลิง และบล็อกประสาน.(2555). หน้า 13.

¹²พัฒนาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งชาติสำนักงาน. (2554). ผ่าน:การผลิตที่ถูกรวบรวมและประโยชน์. กรุงเทพฯ.

¹³กรมโรงงานอุตสาหกรรม. (2555). คู่มือแนวทางและเกณฑ์คุณสมบัติของเสียเพื่อการแปรรูป เป็นแท่งเชื้อเพลิงและบล็อกประสาน. หน้า 12.

¹⁴สำรวจ โกลเด้น. (2553). การศึกษาอัตราส่วนผสมของเชื้อเพลิงจากกากไขมันและกากของ กากไขมันกับวัสดุเหลือทิ้งทางการเกษตร. วิทยานิพนธ์ คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัย เทคโนโลยีราชมงคลธัญบุรี.

¹⁵รุ่งโรจน์ พุทธิสกุล. (2553). การผลิตถ่านอัดแท่งจากถ่านกะลามะพร้าวและถ่านหังสำหรับหาลัง. ปริญญาโท กศ.ม. (อุตสาหกรรมศึกษา) บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยศรีนครินทรวิโรฒ.

¹⁶เกรียงไกร วงศาโรจน์. (2554, มกราคม). การผลิตแท่งเชื้อเพลิงชีวมวลจากสับดำ. วิศวกรรมสาร มข.. 38(1): 65-72

¹⁷อัมพรพรรณ วงษ์ท่าเรือ. (2555). การพัฒนาพลังงานทดแทนในประเทศไทย. สำนักนโยบาย อุตสาหกรรมมหภาค. สืบค้นเมื่อ 1 พฤษภาคม 2556, จาก http://www.oie.go.th/sites/default/files/attachments/article/Renewable_Energy_in_Thailand.pdf

¹⁸Demirbas. (1998). A. Evaluation of biomass residue Briquetting waste paper and wheat straw mixtures. Fuel Processing Technology. (55): 175-183.

¹⁹Hasan Yumak, Tamer Ucar, Nesim Seyidbekiroglu. (2010). Briquetting soda weed (Salsolatragus) to be used as a rural fuel source. Biomass and Bioenergy. 34: 630-636.

²⁰สมาคมสารชีวมวลเอเชีย. (2551). คู่มือสารชีวมวลเอเชีย. หน้า 77.

²¹พงษ์ศักดิ์ เฮงนิรันดร์. (2555). มก.ชวนคนไทยใช้เตาถ่าน พัฒนาเตาหุงต้ม
“KU Green Stove”. สืบค้นเมื่อ 31 มีนาคม 2556, จาก
[http://www.manager.co.th/Campus/ViewNews.aspx?](http://www.manager.co.th/Campus/ViewNews.aspx?NewsID=9550000102119&CommentReferID=21838890&CommentReferNo=5&)

[NewsID=9550000102119&CommentReferID=21838890&CommentReferNo=5&](http://www.manager.co.th/Campus/ViewNews.aspx?NewsID=9550000102119&CommentReferID=21838890&CommentReferNo=5&)

²²ประลอง ดำรงค์ไทย. (2542). แท่งเชื้อเพลิงเขียวเพื่อทดแทนฟืนและถ่าน.
สืบค้นเมื่อ 10 มีนาคม 2556, จาก

http://www.dnp.go.th/research/Knowledge/green_fuel.htm

ประวัติย่อผู้วิจัย

ยศ ชื่อ นาย วิวราช กิ่งวิชิต

วัน เดือน ปี เกิด 15 กุมภาพันธ์ 2516

ประวัติสำเร็จการศึกษา

พ.ศ.2536 : โรงเรียนวัดบ้านโพหนอง

พ.ศ.2540 : โรงเรียนประชาพัฒนาศึกษา

พ.ศ.2545 : วิทยาลัยเทคนิคศรีสะเกษ

พ.ศ.2545 : สถาบันเทคโนโลยีราชมงคลวิทยาเขตภาคตะวันออกเฉียงเหนือ นครราชสีมา

พ.ศ.2551 : วิศวกรรมศาสตรบัณฑิต (วศบ.) วิศวกรรมเครื่องกล สถาบันเทคโนโลยีราชมงคล วิทยาเขตเทเวศร์

ประวัติการทำงาน

พ.ศ.2538 - 2539 วิศวกรเครื่องกลโรงงานผลิตอาหารสัตว์ธารเกษมสระบุรี

พ.ศ.2540 - 2544 ผู้จัดการแผนกซ่อมบำรุงโรงงานผลิตอาหารสัตว์ลำพูน

พ.ศ.2544 - 2548 ผู้จัดการฝ่ายวิศวกรรมโรงงานผลิตอาหารสัตว์พีพีสระบุรี

พ.ศ.2548 - 2550 รองผู้จัดการโรงงานโรงงานผลิตอาหารสัตว์พิษณุโลก

พ.ศ.2550 - 2552 ผู้จัดการโรงงาน โรงงานผลิตอาหารสัตว์พิษณุโลก

พ.ศ.2552 - 2554 ผู้จัดการทั่วไปโรงงานโรงงานผลิตอาหารสัตว์ลำพูน

ตำแหน่งปัจจุบัน

พ.ศ.2554 - ปัจจุบันผู้ช่วยกรรมการผู้จัดการ บริษัท ซีพีเอฟ (ประเทศไทย) จำกัด (มหาชน)