

1st INSCIC
Yala Rajabhat University
21-22 Feb 2023



PROCEEDING

รายงานสืบเนื่องจาก

การประชุมวิชาการระดับชาติ
ด้านวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีเครือข่ายภาคใต้ ครั้งที่ 8 และ
การประชุมวิชาการระดับนานาชาติ
ด้านวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีเครือข่ายภาคใต้ ครั้งที่ 1

The 8th National Conference on Science and Technology 2023 (NSCIC2023) and
The 1st International Conference on Science and Technology 2023 (INSCIC2023)

วันที่ 21-22 กุมภาพันธ์ 2566
คณะวิทยาศาสตร์เทคโนโลยีและการเกษตร
มหาวิทยาลัยราชภัฏยะลา

รายงานสืบเนื่องจากงานประชุมวิชาการระดับชาติด้านวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีเครือข่ายภาคใต้ ครั้งที่ 8 และ
งานประชุมวิชาการระดับนานาชาติด้านวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีเครือข่ายภาคใต้ ครั้งที่ 1
The 8th National Conference on Science and Technology 2023: NSCIC2023 and
the 1st International Conference on Science and Technology 2023: INSCIC2023

จัดพิมพ์โดย คณะวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีการเกษตร มหาวิทยาลัยราชภัฏยะลา
พิมพ์ครั้งที่ 1
ปีที่พิมพ์ 2566

เลขมาตรฐานสากลประจำหนังสืออิเล็กทรอนิกส์ 978-616-8297-28-5
ข้อมูลทางบรรณานุกรมของหอสมุดแห่งชาติ
National Library of Thailand Cataloging in Publication data

ISBN (e-book) 978-616-8297-28-5

สงวนลิขสิทธิ์โดย

มหาวิทยาลัยราชภัฏยะลา

133 ถนนเทศบาล 3 ตำบลสะเตง อำเภอเมืองยะลา

จังหวัดยะลา 95000 โทรศัพท์ 073 299 699

จัดพิมพ์แบบ อิเล็กทรอนิกส์

การเปรียบเทียบคุณสมบัติของถ่านกัมมันต์จากเปลือกสารภีทะเลและกากใยตาลโตนด
Comparison of activated carbon properties derived from *Calophyllum inophyllum*
shell and Palm fiber

ซอบารียะห์ สาหะ¹ อออีเซาะ หะยิดิง¹ นูรฮุดา มานี¹ อีฟพะห์ แอสะ¹ ลภัสสรดา แมเราะฮยาลา¹ และปาวีณา ดุลยเสรี^{1*}
Sobariyah Saha¹, Aesah Hayiding¹, Nurhuda Mani¹, Iffah Aesa¹, Lapasrada Maerohyala¹
and Paweena Dulyaseree^{1*}

¹สาขาวิชาฟิสิกส์ คณะวิทยาศาสตร์เทคโนโลยีและการเกษตร มหาวิทยาลัยราชภัฏยะลา อำเภอเมือง จังหวัดยะลา 95000

¹Department of Physics Faculty of Science and Agricultural Technology Yala Rajabhat University, Muang, Yala 95000,
Thailand

*Corresponding author, e-mail: paweena.d@yru.ac.th

บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้ทำการเปรียบเทียบคุณสมบัติของถ่านกัมมันต์จากเปลือกสารภีทะเลและกากใยตาลโตนด ซึ่งเป็นสองวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร โดยการหาเงื่อนไขของอุณหภูมิที่เหมาะสมในการสังเคราะห์ถ่านกัมมันต์เพื่อเปรียบเทียบค่าความต้านทานไฟฟ้าและค่าความจุไฟฟ้าของถ่านกัมมันต์จากเปลือกสารภีทะเลและกากใยตาลโตนด โดยการนำมาบด ปั่นให้ละเอียด ผ่านกระบวนการเผาถ่านที่อุณหภูมิ 400, 500 และ 600 องศาเซลเซียส และนำไปกระตุ้นด้วยกรดไนตริก (HNO₃) และเบสโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ (KOH) หลังจากนั้นนำมาอัดเม็ดเพื่อวิเคราะห์ค่าความต้านทานไฟฟ้า ค่าความจุไฟฟ้าและวิเคราะห์มุมสัมผัส เพื่อศึกษาสมบัติการนำไฟฟ้าและสมบัติความชอบน้ำของวัสดุในแต่ละอุณหภูมิ ซึ่งการวัดค่าความต้านทานไฟฟ้าของเปลือกสารภีทะเลและกากใยตาลโตนดที่อุณหภูมิ 400 องศาเซลเซียส มีค่าความต้านทานไฟฟ้า 1.2 โอห์ม และ 3×10⁻⁶ โอห์ม อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียส มีค่าความต้านทานไฟฟ้า 1.3 โอห์ม และ 63×10⁻⁶ โอห์ม และอุณหภูมิ 600 องศาเซลเซียส มีค่าความต้านทานไฟฟ้า 0.6 โอห์ม และ 100×10⁻⁶ โอห์ม ส่วนค่าความจุไฟฟ้าของเปลือกสารภีทะเลและกากใยตาลโตนดที่อุณหภูมิ 400 องศาเซลเซียส มีค่าความจุไฟฟ้า 1.81×10³ ฟารัด และ 1.0×10⁶ ฟารัด อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียส มีค่าความจุไฟฟ้า 1.87×10³ ฟารัด และ 5.0×10⁶ ฟารัด และอุณหภูมิ 600 องศาเซลเซียส มีค่าความจุไฟฟ้า 1.74×10³ ฟารัด และ 2.0×10⁶ ฟารัด จะเห็นได้ว่าค่าความจุไฟฟ้าของเปลือกสารภีทะเลที่อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียสมีค่าสูงสุดเมื่อเปรียบเทียบกับกากใยตาลโตนด สรุปได้ว่าค่าความจุไฟฟ้าของเปลือกสารภีทะเลดีกว่ากากใยตาลโตนด เนื่องจากเปลือกสารภีทะเลมีปริมาณคาร์บอนและปริมาณลิกนินที่มากกว่ากากใยตาลโตนด และค่ามุมสัมผัสของเปลือกสารภีทะเลที่อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียส เท่ากับ 13.35±1.81 ซึ่งมีมุมน้อยที่สุด และแสดงสมบัติความชอบน้ำได้ดี

คำสำคัญ : ถ่านกัมมันต์, เปลือกสารภีทะเล, กากใยตาลโตนด

Abstract

In this work, a comparison of activated carbon properties derived from *Calophyllum inophyllum* shell (CS) and Palm fiber (PF), which are two agricultural waste materials, is made by finding the optimum temperature conditions for the synthesis of activated carbon and comparing the electrical resistivity and electrical capacity of activated carbon from CS and PF. Firstly, CS and PF were prepared by crushing and blending. The carbonization was performed at 400 °C, 500, and 600 °C and post-activation by nitric acid (HNO₃) and potassium hydroxide (KOH). The pellets were pressed to analyze the electrical resistivity and electrical capacity, and contact angle to study the conductivity properties and hydrophilic properties of the materials. The electrical resistivity of CS and PF was measured. At 400 °C shows electrical resistivity of 1.2 Ω and 3×10⁻⁶ Ω. At 500 °C shows electrical resistivity of 1.3 Ω and 63×10⁻⁶ Ω, and at 600 shows electrical resistivity of 0.6 Ω and 100×10⁻⁶ Ω. The electrical capacity of CS and PF at 400 °C shows 1.81×10³ F and 1.0×10⁶ F. At 500 °C shows an electrical capacity of 1.87×10³ F and 5.0×10⁶ F, and at 600

shows electrical resistivity of 1.74×10^3 2.0×10^{-6} F and 2.0×10^{-6} F. These results found that the electrical capacitance e of the CS at 500 °C is the highest when compared to PF. It can be concluded that the electrical capacity of the CS is better than that of PF due to CS having more carbon elements and lignin than PF. And the contact angle of the CS at 500 °C was $13.35 \pm 1.81^\circ$, which is the smallest angle and shows good hydrophobic properties.

Keywords: Activated carbon, *Calophyllum inophyllum* shell, Palm fiber

บทนำ

ในปัจจุบันประเทศไทยเป็นประเทศเกษตรกรรมทำให้มีทรัพยากรชีวภาพและวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตรเป็นจำนวนมากพบว่าปริมาณวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตรมากถึง 62 ล้านตันต่อปีที่ไม่ได้นำมาใช้ประโยชน์ (กรมพัฒนาพลังงานทดแทนและอนุรักษ์พลังงาน กระทรวงพลังงาน, 2556) และยังพบว่าประเทศไทยมีปริมาณวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตรในภูมิภาคเป็นจำนวนมากตัวอย่าง เช่น เปลือกผลไม้ต่างๆ ฟางข้าว และกะลามะพร้าว เป็นต้น จากปริมาณวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตรทำให้เล็งเห็นถึงการเพิ่มมูลค่าของวัสดุและการลดปัญหาสิ่งแวดล้อมได้โดยการนำเปลือกสารภีทะเลและกากไยตาลโตนดมาผลิตเป็นถ่านกัมมันต์เพื่อนำมาใช้ประโยชน์และเพิ่มมูลค่าให้กับวัสดุ

ถ่านกัมมันต์เป็นวัสดุที่ประกอบด้วยคาร์บอนที่มีพื้นที่ผิวสูงมากประมาณ 500 - 2000 ตารางเมตรต่อกรัม มีความสามารถในการดูดซับสูงและเป็นวัสดุที่มีราคาสูง ส่วนใหญ่ต้องนำเข้ามาจากต่างประเทศ เพราะแม้ประเทศไทยจะสามารถผลิตถ่านกัมมันต์ได้แต่ยังไม่เพียงพอับความต้องการ จากข้อมูลของกรมศุลกากรในปี.ศ 2563 ประเทศไทยนำเข้าถ่านกัมมันต์คิดเป็น มูลค่า 475,804,991 บาท และในปี.ศ 2564 ประเทศไทยนำเข้าถ่านกัมมันต์คิดเป็น มูลค่า 576,411,141 บาท เพิ่มขึ้นเป็น 100,606,150 บาท (กรมศุลกากร, 2564) ปัจจุบันจะเห็นว่าการใช้ถ่านกัมมันต์เป็นไปอย่างกว้างขวางและมีแนวโน้มขยายตัวเพิ่มขึ้นทั้งในประเทศและต่างประเทศ ซึ่งการผลิตถ่านกัมมันต์ทำได้โดยการนำวัตถุดิบที่มีคาร์บอนผ่านกระบวนการคาร์บอนไนเซชันโดยการเผาที่อุณหภูมิ ประมาณ 200 - 500 องศาเซลเซียส ภายใต้การควบคุมปริมาณออกซิเจนและทำการกระตุ้นด้วยวิธีทางเคมีหรือทางกายภาพ วิธีกระตุ้นทางกายภาพเป็นวิธีการกระตุ้นที่ต้องใช้อุณหภูมิที่สูงมาก ทำให้สิ้นเปลืองพลังงาน ส่วนวิธีกระตุ้นทางเคมีเป็นการทำปฏิกิริยาของสารเคมีกับผิวคาร์บอน สารเคมีที่นิยมใช้ได้แก่ กรดซัลฟูริก กรดฟอสฟอริก ซิงค์คลอไรด์และโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ เป็นต้น ซึ่งจะแทรกตัวเข้าไปสลายน้ำมันดินและสารอินทรีย์ต่างๆ ทำให้ผิวของคาร์บอนเกิดรูพรุนภายในจำนวนมาก ข้อดีของวิธีนี้คือ ใช้อุณหภูมิในการกระตุ้นต่ำและระยะเวลาในการกระตุ้นเร็วกว่าแบบกายภาพ ส่งผลเพื่อนำมาใช้ประโยชน์และเพิ่มมูลค่าให้กับวัสดุที่เหลือใช้ ประหยัดพลังงานและลดต้นทุนต่ำลง (Hirunpraditkoon et al, 2011, Dulyaseree et al, 2017, Sattayarat et al, 2019).

เปลือกสารภีทะเลและกากไยตาลโตนดมีองค์ประกอบของคาร์บอน ลิกนิน เซลลูโลสและเฮมิเซลลูโลส ที่เป็นองค์ประกอบสำคัญในการสังเคราะห์ถ่านกัมมันต์ให้มีพื้นที่ผิวสูง ถ่านกัมมันต์เป็นวัสดุจำพวกคาร์บอน หรือวัสดุที่มีธาตุคาร์บอนเป็นองค์ประกอบหลักผลิตโดยนำวัตถุดิบไปผ่านกระบวนการ 2 ขั้นตอน ดังนี้ ขั้นตอนแรกการกระตุ้นทางกายภาพ ขั้นตอนที่สองการกระตุ้นด้วยสารเคมี (Fayanto et al, 2018, Lee et al, 2013).

ดังนั้นคณะผู้วิจัยจึงเล็งเห็นถึงความสำคัญและสนใจที่จะศึกษาการเปรียบเทียบคุณสมบัติของถ่านกัมมันต์จากเปลือกสารภีทะเลและกากไยตาลโตนด ซึ่งเป็นวัสดุเหลือใช้ทางการเกษตร โดยเปลือกสารภีทะเลที่เหลือใช้จากสวนขวัญเมือง อำเภอเมืองยะลา จังหวัดยะลา จำนวน 180 ลูก และกากไยตาลโตนดที่เหลือใช้จากหมู่บ้านตูก ตำบลยะตะ อำเภอรามัน จังหวัดยะลา จำนวน 60 ลูก

โดยการศึกษาเงื่อนไขของอุณหภูมิที่เหมาะสมในการสังเคราะห์ถ่านกัมมันต์เพื่อเปรียบเทียบค่าความต้านทานไฟฟ้า ค่าความจุไฟฟ้าและมุมสัมผัสของถ่านกัมมันต์จากเปลือกสารภีทะเลและกากไยตาลโตนด โดยผ่านกระบวนการคาร์บอนไนซ์และการกระตุ้นด้วยกรดและเบส เพื่อหาวัสดุที่เหมาะสมในการประยุกต์ใช้เป็นขั้วไฟฟ้าต่อไป

วัตถุประสงค์ของการวิจัย

1. เพื่อหาเงื่อนไขของอุณหภูมิที่เหมาะสมในการสังเคราะห์ถ่านกัมมันต์จากเปลือกสารภีทะเลและกากไยตาลโตนด
2. เพื่อเปรียบเทียบค่าความต้านทาน ค่าความจุไฟฟ้า และมุมสัมผัสของถ่านกัมมันต์จากเปลือกสารภีทะเลและกากไยตาลโตนด

วิธีดำเนินการวิจัย

ขั้นตอนที่ 1 การเตรียมวัสดุตั้งต้น

ขั้นตอนการเตรียมวัสดุตั้งต้น โดยนำเปลือกสารกึ่งโลหะและกากใยตาลโตนดมาบดและปั่นให้ละเอียด นำไปอบที่ 100 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมง และนำไปเผาที่อุณหภูมิ 400, 500 และ 600 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 ชั่วโมง ต่อด้วย บดให้ละเอียดผ่านตะแกรงจะได้ถ่านที่ละเอียดเพื่อนำไปกระตุ้นต่อในขั้นตอนต่อไป

ขั้นตอนที่ 2 การกระตุ้น

นำถ่านที่ได้ไปกระตุ้นด้วยกรดไนตริก (HNO_3) ที่ความเข้มข้น 1 โมลาร์ โดยการให้ความร้อนที่อุณหภูมิ 300 องศาเซลเซียส ที่ความเร็วรอบ 250 รอบต่อนาที เป็นเวลา 3 ชั่วโมง และล้างถ่านที่ผ่านการกระตุ้นด้วยน้ำปลอดประจุ จนกระทั่งสารละลายมีค่าพีเอชเป็นค่ากลาง นำถ่านที่ได้มาอบที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมง หลังจากนั้นนำถ่าน ที่ผ่านการกระตุ้นด้วยกรดไปกระตุ้นต่อด้วยเบสโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ (KOH) ความเข้มข้น 1 โมลาร์ โดยการให้ความร้อนที่อุณหภูมิ 300 องศาเซลเซียส ที่ความเร็วรอบ 250 รอบต่อนาที เป็นเวลา 3 ชั่วโมง และล้างถ่านที่ผ่านการกระตุ้นเบส ด้วยน้ำปลอดประจุหลายๆ ครั้ง จนกระทั่งสารละลายมีค่าพีเอชเป็นค่ากลาง นำถ่านที่ได้อบที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส เป็น เวลา 24 ชั่วโมง

ขั้นตอนที่ 3 ศึกษาสมบัติทางไฟฟ้า

ศึกษาสมบัติการนำไฟฟ้าโดยการวัดค่าความต้านทานไฟฟ้าและค่าความจุไฟฟ้าจากเครื่อง LCR Meter รุ่น R&S HM8118

ขั้นตอนที่ 3 ศึกษาสมบัติความชอบน้ำ

ศึกษาสมบัติความชอบน้ำ โดยการวัดมุมสัมผัสของน้ำโดยหยดสารละลายโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ 1 หยดลงบน เม็ดที่ผ่านการอัด และวัดค่ามุมสัมผัสด้วยเครื่อง Digital Microscope

อภิปรายผลการวิจัย

การวิเคราะห์การวัดค่าความต้านทานไฟฟ้า

ตารางที่ 1 การเปรียบเทียบผลวิเคราะห์ค่าความต้านทานไฟฟ้าของเปลือกสารกึ่งโลหะและกากใยตาลโตนด

อุณหภูมิ(องศาเซลเซียส)	เปลือกสารกึ่งโลหะ (โอห์ม)	กากใยตาลโตนด (โอห์ม)
400	1.2	3×10^{-6}
500	1.3	63×10^{-6}
600	0.6	100×10^{-6}

จากตารางที่ 1 แสดงผลการวัดค่าความต้านทานไฟฟ้าของเปลือกสารกึ่งโลหะและกากใยตาลโตนด ซึ่งค่าความต้านทานไฟฟ้าของอุณหภูมิ 400 องศาเซลเซียส มีค่าความต้านทานไฟฟ้า 1.2 โอห์มและ 3×10^{-6} โอห์ม อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียส มีค่าความต้านทานไฟฟ้า 1.3 โอห์มและ 63×10^{-6} โอห์ม อุณหภูมิ 600 องศาเซลเซียส มีค่าความต้านทาน 0.6 โอห์มและ 100×10^{-6} โอห์ม จากผลค่าความต้านทานไฟฟ้าจะเห็นว่าสารกึ่งโลหะมีค่าความต้านทานสูงกว่ากากใยตาลโตนด แต่ทั้งนี้ต้องวิเคราะห์ค่าความจุไฟฟ้าต่อไป

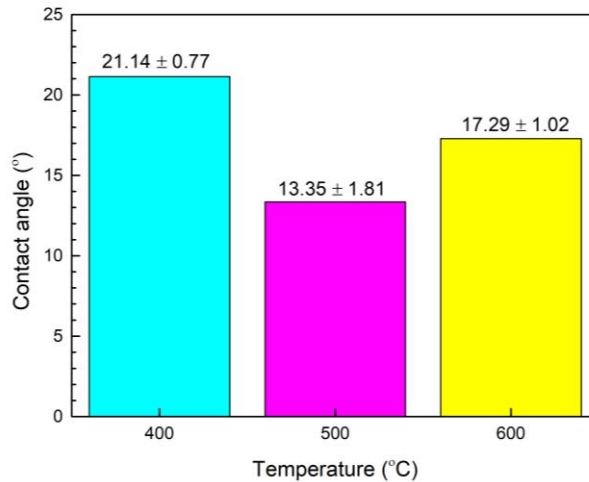
ตารางที่ 2 การเปรียบเทียบผลวิเคราะห์การวัดค่าความจุไฟฟ้าของเปลือกสารกึ่งและกากใยตาลโตนด

อุณหภูมิ(องศาเซลเซียส)	เปลือกสารกึ่งโลหะ (ฟาร์ัด)	กากใยตาลโตนด (ฟาร์ัด)
400	1.81×10^3	1.0×10^{-6}
500	1.87×10^3	5.0×10^{-6}
600	1.74×10^3	2.0×10^{-6}

จากตารางที่ 2 แสดงค่าความจุไฟฟ้าของเปลือกสารกึ่งและตาลโตนด พบว่าที่อุณหภูมิ 400 องศาเซลเซียส มีค่าประจุ 1.81×10^3 ฟาร์ัดและ 1.0×10^{-6} ฟาร์ัด อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียส มีค่าประจุ 1.87×10^3 ฟาร์ัดและ 5.0×10^{-6} ฟาร์ัด

อุณหภูมิ 600 องศาเซลเซียส มีค่าประจุ 1.74×10^3 ฟารัดและ 2.0×10^6 ฟารัด จะเห็นได้ว่าค่าความจุไฟฟ้าของเปลือกสารกึ่ง
ทะเลดีกว่ากากไยตาลโดนด เนื่องจากเปลือกสารกึ่งทะเลนี้มีปริมาณคาร์บอนและลิกนินสูงกว่ากากไยตาลโดนดส่งผลให้สารกึ่ง
ทะเลมีความจุไฟฟ้าสูงกว่า ยืนยันผลจากค่าวิเคราะห์มุมสัมผัส

การวิเคราะห์การวัดมุมสัมผัส



ภาพที่ 1 วัดมุมสัมผัสของเปลือกสารกึ่งทะเลที่อุณหภูมิต่างๆ

จากภาพที่ 1 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิกับมุมสัมผัสพบว่าอุณหภูมิที่ 400 องศาเซลเซียสทำมุม
21.14±0.77 องศา อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียส ทำมุม 13.35±1.81 องศา และอุณหภูมิ 600 องศาเซลเซียส ทำมุม
17.29±1.02 องศา จากผลการวัดมุมสัมผัสแสดงให้เห็นว่าที่อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียส มีค่ามุมสัมผัสน้อยที่สุดและแสดง
สมบัติความชอบน้ำมากเมื่อเทียบกับอุณหภูมิอื่น จากผลการวัดมุมสัมผัสและค่าความจุไฟฟ้าแสดงให้เห็นว่า สารกึ่งทะเลที่ผ่าน
กระบวนการสังเคราะห์ที่อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียส มีแนวโน้มที่จะนำไปประยุกต์ใช้เป็นขั้วไฟฟ้าได้ดีที่สุด เนื่องจากมีค่า
ความจุไฟฟ้าสูงและมีคุณสมบัติความชอบน้ำ

สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ

จากการทดสอบหาเงื่อนไขในการสังเคราะห์ถ่านกัมมันต์จากเปลือกสารกึ่งทะเลและกากไยตาลโดนด พบว่าวัสดุตั้งต้น
ที่เหมาะสมคือ เปลือกสารกึ่งทะเล มีอุณหภูมิที่เหมาะสมในการสังเคราะห์ถ่านกัมมันต์อยู่ที่ 500 องศาเซลเซียส มีค่าความ
ต้านทานไฟฟ้า 1.3 โอห์ม มีค่าความจุไฟฟ้ามากที่สุด คือ 1.87×10^3 ฟารัด และผลวัดมุมสัมผัสที่น้อย คือ 13.35±3.81 องศา
เซลเซียส มุมสัมผัสที่น้อยจะแสดงสมบัติความชอบน้ำ เพื่อทำให้ออนอิเล็กโทรไลต์เคลื่อนที่ได้ง่ายขึ้น ลดความต้านทานที่
บริเวณพื้นที่ผิว ทำให้มีการแลกเปลี่ยนประจุไฟฟ้าดีขึ้น จึงส่งผลให้ค่าความจุไฟฟ้าของเปลือกเมล็ดสารกึ่งทะเลที่ถูกเผาที่
อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียสมากที่สุด จากผลดังกล่าวเปลือกสารกึ่งทะเลที่มีแนวโน้มเป็นวัสดุที่เหมาะสมสำหรับการประยุกต์
เป็นขั้วไฟฟ้าได้ดีที่สุด เนื่องจากเงื่อนไขนี้ทำให้พื้นผิวของวัสดุมีความชอบน้ำส่งผลให้ออนอิเล็กโทรไลต์สามารถเคลื่อนที่ไป
ยังขั้วไฟฟ้าได้ง่ายและสามารถเก็บประจุได้ดี (Sakeng, I., Saar, S., and Dulyaseree, P., 2020)

กิตติกรรมประกาศ

ขอขอบคุณสาขาฟิสิกส์สนับสนุนและอำนวยความสะดวกด้านต่างๆเป็นอย่างดี จนทำการวิจัยในครั้งนี้สำเร็จจุล่ง
ได้ด้วยดี ขอขอบคุณเป็นอย่างสูง

เอกสารอ้างอิง

Fayanto, S., Sawaluddin, S., Anas, M., Hunaidah, H., Erniwati, E., Hastuti, V., Mongkito, R. (2018). Preparation
and characterization of activated carbon from nyamplung (*Calophyllum inophyllum* .L) seed shell
waste: effect of activation temperature. Conference: *The 1st International Conference on*

Computer Science and Engineering Technology, October 25-26, 2018. Indonesia: Universitas Muria Kudus.

Hirunpraditkoon, S., Tunthong, N., Ruangchai, A., Nuithitikul K. (2011). Adsorption Capacities of Activated Carbons Prepared from Bamboo by KOH Activation. *International Scholarly and Scientific Research & Innovation*, 5(6), 477-481.

Lee, T., Matsumoto, A., Othman, R., Yeoh, F., (2013). Activated Carbon Fiber Derived from Pyrolysis of Palm Fiber. *Advanced Materials Research*, 686, 92-103.

Sattayarut, V., Chanthad, C., Khemthong, P., Kuboon, S., Wanchaem, T., Phonyiem, M., Obata, M., Fujishige, M., Takeuchi, K., Wongwiryapan, W., Khanchaititb, P., Endo M. (2019). Preparation and electrochemical performance of nitrogen-enriched activated carbon derived from silkworm pupae waste. *RSC Adv*, 9, 9878.

Department of Alternative Energy Development and Efficiency. (2013).

<https://webkc.dede.go.th/testmax/node/2450>. (in thai)

Dulyaseree, P., Fujishige, M., Yoshida, I., Toya, Y., Banba, Y., Tanaka, Y., Aoyama, T., Phonyiem, M., Wongwiryapan, W., Takeuchi, K., Endo M. (2017). Nitrogen-rich green leaves of papaya and *Coccinia grandis* as precursors of activated carbon and their electrochemical properties. *RSC Adv*, 7, 42064. (in thai)

The Customs Department (2021).

http://www.customs.go.th/statistic_report.php?show_search=1&s=Ls0teWeZUEwPrfzj. (in thai)