



ครูที่ปรึกษา : นางสาววรรณวรรณ พรรณรัตน์และนางสาวคนตรี สทนต์

วิธีการดำเนินงาน

1 การศึกษาการสกิดและการวิเคราะห์ความบริสุทธิ์ของซิลิกาจากใบไผ่



การศึกษาประสิทธิภาพซิลิกา
และการทำน้ำเคลือบเซรามิก

ที่มาและความสำคัญ



วัตถุประสงค์

1. เพื่อเปรียบเทียบปริมาณซิลิกาออสันฐานที่ได้จากวิธีการเตรียมใบไม้ที่แตกต่างกัน
2. เพื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพน้ำเคลือบเซรามิกที่ผลิตจากซิลิกาออสันฐานกับน้ำเคลือบเซรามิกทั่วไปที่ผลิตจากซิลิกาฟลัก

ตัวแปรการทดลอง

ตอนที่ 1

ตัวแปรต้น : ความเข้มข้นของกรดไฮโดรคลอริกที่ใช้
ตัวแปรตาม : ปริมาณซิลิกาอสัณฐานที่สกัดได้จากใบไม้
ตัวแปรควบคุม : ระยะเวลาและอุณหภูมิที่ใช้ในการต้มด้วยกรดไฮโดรคลอริก

ตอนที่ 2

ตัวแปรต้น : ชนิดของซิลิกาและอุณหภูมิที่ใช้เผาเซรามิก
 ตัวแปรตาม : ประสิทธิภาพพองน้ำเคลือบที่เคลือบเซรามิกขึ้นทดสอบ
 ตัวแปรควบคุม : ปริมาณของส่วนผสมอื่น ๆ วิธีการเตรียมวัตถุดิบ
 วิธีการทำเซรามิก และอัตราส่วนผสมทำน้ำเคลือบ

เอกสารอ้างอิง

ฐานปี แสงเพชร, บุตา ศุภคต และวรสพน กนกกันทพจน์, การหลักขณะเฉพาะของซิลิกาจากภูษาคาที่ผ่านการปรับปรุงสมบัติด้วยกรดที่สภาวะต่างกัน, ในการประชุมวิชาการระดับชาติ ครั้งที่ 13 มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ วิทยาเขตกำแพงแสน, 8-9 ธันวาคม 2559, มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ วิทยาเขตกำแพงแสน, 87-91.

บันทึกพร คงคะจันทร์, รวนพร ทองเรือง, ญัตติรุจา สายสิน และศุภรัตน์ แก้วเงิน , การหาลักษณะเฉพาะของซิลิกาบริสุทธิ์จากแกลบที่ผ่านการปรับปรุงสมบัติด้วยกรด, วารสาร วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี ปีที่ 21 (เมษายน 2556): 160-165.

ศิริวรรณ พรหมเกตุจันทร์ และฐาปนกร วงษ์ประยูร, ผลิตภัณฑ์ลดความชื้นที่เป็นมิตรต่อ สิ่งแวดล้อมด้วยการใช้สารสกัดซิลิกาจากใบ ฝั่, (วิทยาศาสตร์บัณฑิตวิทยาศาสตร์เทคโนโลยี มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลพระนคร, 2561), 40-42.

กรมวิทยาศาสตร์บริการ .2560. เอกสารเผยแพร่ การควบคุมคุณภาพผลิตภัณฑ์เซรามิกที่ใช้กับอาหาร , สืบค้นเมื่อ 24 พฤศจิกายน 2563 จาก <https://www.dss.go.th/images/pc/docpr1.pdf>

วิกิพีเดีย . 2560. เขรามิก , สืบค้นเมื่อ 24 พฤศจิกายน 2563 จาก
<https://th.wikipedia.org/wiki/%E0%B8%80%E0%B9%80%E0%B>
 I.A.Cornejo, S.Ramalingam, J.S.Fish and L.E.Reimains, "hidden treasures: turning food waste into glass". American Ceramic Society Bulletin 93(6) (August 2014): 24-27.
 S.Music,N.filipovic-Vincekovic and L.Sekovanic, "Precipitation of amorphous SiO₂ particles and their properties", Brazilian Journal of Chemical Engineering 1 (March 2011): 89-94.

อภิปรายและสรุปผลการทดลอง

ตอนที่ 1

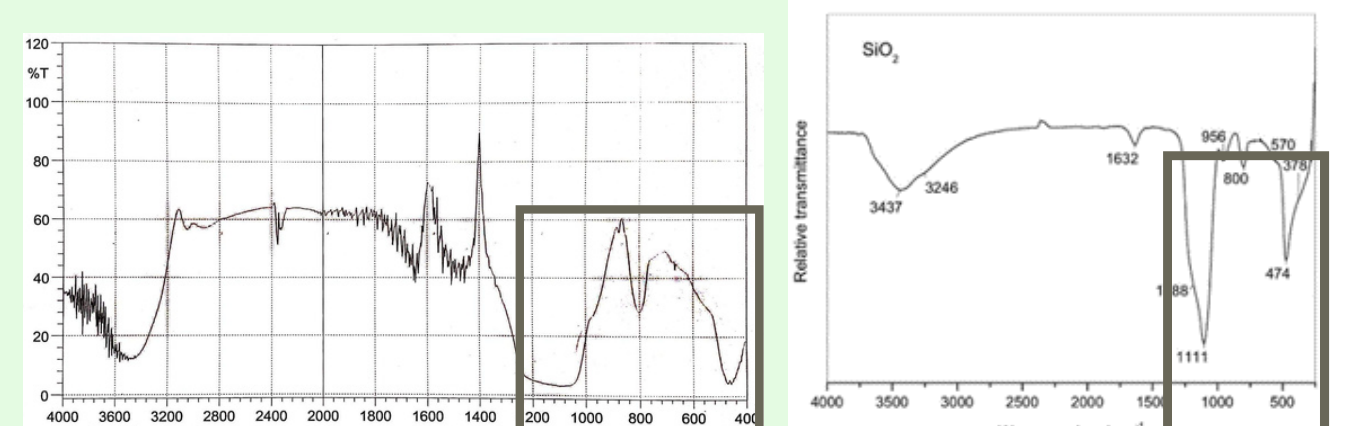
ในเชิงลักษณะ พบว่า สารที่สกัดได้มีลักษณะเป็นผงสีขาว คล้ายกับลักษณะของซิลิกาอสัณฐาน



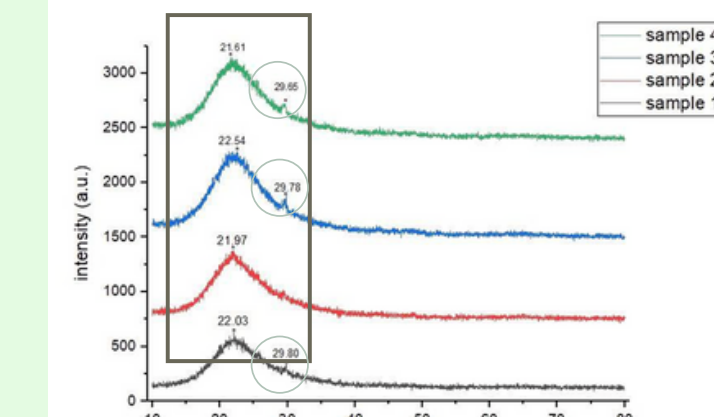
ในเชิงปริมาณ พบว่า ใบไม้ที่ต้มใน HCl 2M สามารถสกัดสาร
ผลิตภัณฑ์ได้ปริมาณมากที่สุด

ตัวอย่างที่นำมาศึกษา	ก่อนทำการทดลอง(กรัม)	หลังอบแห้งด้วย hot air oven(กรัม)	หลังเผาด้วย furnace(กรัม)
ส้มโอบน HCl 1 M	20.02	11.16	2.16
ส้มโอบน HCl 2 M	20.04	11.22	2.26 
ส้มโอบน HCl 3 M	20.08	8.00	1.50
ส้มโอบน HCl 4 M	20.10	7.94	1.68

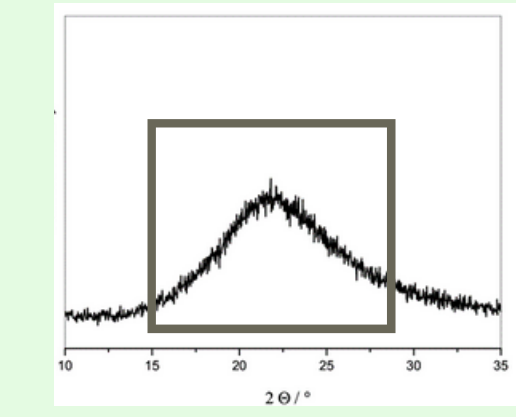
ในเชิงองค์ประกอบ พบว่า ลักษณะกราฟ FT-IR และกราฟ XRD ของสารผลิตภัณฑ์มีลักษณะเหมือนกราฟของซิลิกา ออสไดรอน จึงกล่าวได้ว่า ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากทุกตัวอย่างมีซิลิกา ออสไดรอนเป็นองค์ประกอบหลัก



ผลการวิเคราะห์ด้วยเทคนิค FT-IR



กราฟ/ FT-IR ของซิลิกาอสัณฐาน



ผลการวิเคราะห์ด้วยเทคนิค XRD ของแต่ละตัวอย่าง กราฟ XRD ของซิลิกาอสัณฐาน

ในเชิงคุณภาพ พบว่ากราฟ XRD ของใบไผ่ที่ต้มใน HCl 2 M ไม่มีพีคของสารเจือปน (วงกลมสีแดง) อยู่เลย ดังนั้นจึงกล่าวได้ว่าใบไผ่ที่ต้มในกรด HCl 2 M มีความบริสุทธิ์ที่สุด

สรุปผลการทดลอง

ตอนที่ 1 สามารถสรุปผลได้ว่า การต้มตัวอย่างใบไผ่ด้วยกรดไฮโดรคลอริกเข้มข้น 2 M มีประสิทธิภาพมากที่สุดในการสกัดซัลิกอสัลลินฐาน

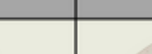
ตอนที่ 2 สามารถสรุปผลได้ว่า ซัลิกอสัลลินฐานสามารถนำไปผลิตน้ำเคลือบใบได้และอุณหภูมิที่เหมาะสมที่สุดในภาคคือ 1,260 องศาเซลเซียส

ตอนที่ 2

เมื่อพิจารณาการเผาผลาญไขมัน พบว่า ไขมันออสุนฐานจะหลอมตัวดีกว่าไขมันอิ่มตัว จึงอาจกล่าวได้ว่า ไขมันออสุนฐานมีสมบัติการกระจายตัวสูงกว่าไขมันอิ่มตัว (สมบัติการกระจายตัวคือค่าที่แสดงความสามารถในการกระจายตัวเมื่อให้ไขมันร้อน และกำหนดตัวเป็นหน่วย) ดังนั้นไขมันออสุนฐานจะกระจายตัวและหลุดตัวดีกว่าไขมันอิ่มตัว

ประเภทของฉนวน	เผาที่ 1,230°C		เผาที่ 1,250°C	
	เส้นผ่าน ศ.ก. ฐาน (mm)	ความสูง (mm)	เส้นผ่าน ศ.ก. ฐาน (mm)	ความสูง (mm)
ฉนวนอลูมินา	24	22	25	20
ฉนวนซิลิกา	31	30	30	30

เมื่อพิจารณาการเผาผลาญที่ 1,200 องศาเซลเซียสพบว่า เกลือก้อน 2 ขีดมีค่าสถิติใกล้เคียงเท่ากับ แต่เกลือซิลิกาสุกฐาน ย่อยพร้อมแต่กรวดน้ำเกลือมากกว่าเกลือซิลิกาผลึก ซึ่งเป็นการประ สัมประสิทธิ์การขยายตัวของน้ำเกลือซิลิกาสุกฐานมากกว่า ของหินเซรามิก กล่าวคือ น้ำเกลือจะขยายตัวและหลุดตัว มากกว่าหินเซรามิก ทำให้เมื่อเย็นตัว เกลือจะหลุดตัวจัดขึ้นเซรา มิกจนเกิดการร้าว

ชนิดน้ำเกลือ	1,200 มก/ขวดเขียว	1,220 มก/ขวดเขียว	1,240 มก/ขวดเขียว	1,260 มก/ขวดเขียว
ฉีดยา หลักฐาน				
ฉีดยาหลัก				

อุณหภูมิที่ขึ้นแล้วด้วยวง (องศาเซลเซียส)	ค่าสีในรูปของ HSV เฉลี่ย (องศา)	
	สีจางหรือสีฐาน	สีที่เข้มขึ้น
1,200	210.0	210.0
1,220	212.0	212.0
1,240	213.5	214.0
1,260	215.5	214.0

ดังนั้น การเพิ่มอุณหภูมิการเผา จะทำให้ชั้นเซรามิกขยายตัวได้มากขึ้นจนสัมผัสกับการหดตัวของน้ำเคลือบ การร้าวจึงลดลง โดยเฉพาะที่ 1,260 องศาเซลเซียส ซึ่งไม่พบรอยแตกร้าวของเคลือบซิลิกอนสัณฐานแล้ว และยังพบว่าเคลือบซิลิกา ออสัณฐานมีค่าสีที่ได้เคลือบสูงกว่าเคลือบซิลิกาผลึก นั่นคือเคลือบซิลิกาออสัณฐานมีการหดตัวลงน้อยกว่า