



247460

การตั้งแต่งตราสัญลักษณ์ของพุทธศาสนาในประเทศไทย
ในรัชสมัย/พระบรมราชโองค์ 陛下 ๒๕๙

นราภรณ์รัชฎา ศุภวนิช

วิทยานิพนธ์เพื่อสิ่งหนึ่งของการศึกษาทางด้านสังคมศาสตร์ที่ศูนย์ปริญญาวิศวกรรมศาสตร์และมหาวิทยาลัย
สาขาวิชาจิตวิทยาและมนุษย์ ภาควิชาจิตวิทยาและมนุษย์
คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
ปีการศึกษา ๒๕๕๓
วิจัยที่ขออนุญาตออกเผยแพร่วิชาชีพ

b 00252471

ห้องสมุดงานวิจัย สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ



247460

การสังเคราะห์วัสดุかるบอนดูพูนที่มีโลหะทรานซิชัน โดยการเติมเกลือโลหะโดยตรง

ลงในรีโซนอล/ฟอร์มอลดีไซด์ เจล



นางสาวธิรัญญา คุ้มเข็ม*

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาวิศวกรรมเคมี ภาควิชาวิศวกรรมเคมี

คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2553

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



5 0 7 0 5 0 0 3 2 1

SYNTHESIS OF TRANSITION METAL-DOPED POROUSCARBONACEOUS MATERIALS
BY DIRECT ADDITION OF METAL SALT TO RESORCINOL/FORMALDEHYDE GEL

Miss Hiranya Khoomkhainum

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Engineering Program in Chemical Engineering
Department of Chemical Engineering
Faculty of Engineering
Chulalongkorn University
Academic Year 2010
Copyright of Chulalongkorn University

หัวข้อวิทยานิพนธ์ การสังเคราะห์วัสดุかるบอนดูพูนที่มีโลหะทรานซิชันโดย
การเติมเกลือโลหะโดยตรงลงในรีโซนอล/ฟอร์มอลดีไซด์
เจล
โดย นางสาวธิรัญญา คุ้มใจน้ำ
สาขาวิชา วิศวกรรมเคมี
อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก อาจารย์ ดร. อภินันท์ สุทธิธรรมชัย
อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม รองศาสตราจารย์ ดร. นวัชชัย ชรินพานิชกุล

คณะกรรมการสาขาวิชานี้ จึงได้มีการตัดสินใจให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้
เป็นส่วนหนึ่งของภาคศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

..... คณบดีคณะวิศวกรรมศาสตร์
(รองศาสตราจารย์ ดร. นุญสม เลิศธิรัญวงศ์)

คณะกรรมการสอบบัณฑิต

..... ประธานกรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร. เมื่องเดือน พิศาลพงศ์)
..... อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก
(อาจารย์ ดร. อภินันท์ สุทธิธรรมชัย)

..... อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม
(รองศาสตราจารย์ ดร. นวัชชัย ชรินพานิชกุล)

..... กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วงศ์ ปภาจารย์)

..... กรรมการภายนอกมหาวิทยาลัย
(ดร. นภิวิน วิริยะเอียมพิกุล)

หิรัญญา คุ้มໄ่เน້າ : การสังเคราะห์วัสดุかるบอนที่มีรูพูนรองรับโลหะทรานซิชันโดยการเติมเกลือโลหะลงในเรซิโนล/ฟอร์มอลดีไฮด์ เจล (SYNTHESIS OF TRANSITION METAL-DOPED POROUSCARBONACEOUS MATERIALS BY DIRECT ADDITION OF METAL SALT TO RESORCINOL/FORMALDEHYDE GEL) อ. ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก: อ. ดร. อภินันท์ สุทธิชาธรวัช, อ. ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม: รองศาสตราจารย์ ดร. ชวัชชัย ชรินพานิชกุล, หน้า.

247460

วัสดุかるบอนที่มีรูพูนรองรับโลหะทรานซิชันนิกเกิลและเหล็กสามารถรีเยมได้จากการบูรณาการไซล-เจล ด้วยวิธีการควบแน่นสารผสมระหว่างเรซิโนล/ฟอร์มอลดีไฮด์ Pluronic F127 และโลหะอะซิเทต ผ่านกระบวนการกรองแห้งด้วยลมร้อนและทำการเผาให้เป็นかるบอนภายใต้สภาวะก๊าซไนโตรเจนที่อุณหภูมิ 800° องศาเซลเซียส โดยในระหว่างขั้นตอนการเผา Pluronic F127 ถูกกำจัดออก ผลให้เกิดรูพูนภายในวัสดุかるบอนที่สังเคราะห์ได้ โดยศึกษารูปแบบโครงสร้างของวัสดุかるบอนที่มีรูพูนรองรับโลหะทรานซิชันและการกระจายตัวของโลหะทรานซิชันบนวัสดุかるบอนรูพูนด้วยกล้องจุลทรรศน์แบบส่องผ่านและคุณสมบัติของรูพูนโดยกระบวนการกรุดูบ-คายดูบแก๊สในไนโตรเจนที่อุณหภูมิ -196 องศาเซลเซียส พบร่วมกับอัตราส่วนระหว่างเรซิโนล/ฟอร์มอลดีไฮด์เท่ากับ 1:1.4 เป็นอัตราส่วนที่เหมาะสมต่อการสังเคราะห์วัสดุかるบอนรูพูน ซึ่งแสดงพื้นที่ผิวและปริมาตรรูพูนเท่ากับ 444 ตารางเมตรต่อกรัมและ 0.46 ลูกบาศก์เมตรต่อกรัม ตามลำดับ มีขนาดรูพูนเฉลี่ยที่ 3.09 นาโนเมตร โดยวัสดุかるบอนที่มีรูพูนรองรับโลหะนิกเกิลที่สังเคราะห์ได้มีสมบัติรูพูนที่ดีกว่าวัสดุかるบอนที่มีรูพูนรองรับโลหะเหล็ก และมีพื้นที่ผิวเท่ากับ 282 ตารางเมตรต่อกรัม เนื่องจากปริมาณของโลหะที่เติมและชนิดของโลหะเป็นตัวควบคุมรูปแบบโครงสร้างและลักษณะรูพูนของวัสดุかるบอนที่สังเคราะห์ได้ โดยปริมาณของโลหะทรานซิชันที่เติมลงไปเป็นตัวกำหนดความเป็นกรด-ด่างที่สภาวะเริ่มต้น ทำให้อัตราการเกิดปฏิกิริยาแบบควบแน่นต่างกัน เมื่อศึกษาถึงองค์ประกอบเฟสของวัสดุかるบอนที่มีรูพูนรองรับโลหะทรานซิชันนิกเกิลและเหล็กด้วยเครื่องເອົກສະແດງ ดิฟແພຣກໂຕມີເຕେວ ແລະ ເຄື່ອງຮາມານ ສປັກໂທຣສໂກປີ ພບວ່ານິກເກີລ ອູ້ໃນຮູບຂອງສາງປະກອບອອກໄຊດໍ ແລະ ໂລະນິກເກີລ ซຶ່ງ ໂລະນິກເກີລ ທຳໄໝ ໄກດໂຄງສ້າງວັດຖຸຈົບປະເທົ່າ ທ່ອ ຮຸມທັງຍັງພົບໂຄງສ້າງວັດຖຸຈົບປະເທົ່າ ເປັນແບບແຜ່ກາເຟີນ ແລະ ແຄປ່ອດ ໃນຂອງສ່ວນເຫັນພົບວ່າອູ້ໃນຮູບຂອງສາງປະກອບອອກໄຊດໍ ຊຶ່ງພົບໂຄງສ້າງຂອງຄາງຈົບປະເທົ່າ ເປັນແບບໜອນ ແລະ ແບປ່ອດ

ภาควิชา..... วิศวกรรมเคมี..... ลายมือชื่อนิสิต.....
 สาขาวิชา..... วิศวกรรมเคมี..... ลายมือชื่อ อ.ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก
 ปีการศึกษา..... 2553..... ลายมือชื่อ อ.ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม.....

5070500321: MAJOR CHEMICAL ENGINEERING

KEYWORDS: METAL-DOPED, RESORCINOL/FORMALDEHYDE GEL, RF GEL

HIRANYA KHOOMKHAINUM: SYNTHESIS OF TRANSITION METAL-DOPED
POROUS CARBONACEOUS MATERIALS BY DIRECT ADDITION OF METAL
SALT TO RESORCINOL/FORMALDEHYDE GEL, THESIS ADVISOR: APINAN
SOOTTITANTAWAT, D.Eng., THESIS CO-ADVISOR: ASSOC.PROF.TAWATCHAI
CHARINPANITKUL, D.Eng., pp.

247460

Ni and Fe metal-doped porous carbonaceous materials were prepared by the Sol-gel method through the polycondensation of resorcinol/formaldehyde and Pluronic F127 mixture containing the metal acetate, dried by evaporation. It was carbonized under nitrogen flow at 800 °C. In carbonization step, Pluronic F127 was removed and developed to porosity in carbon materials. Their morphology and pore texture of metal-containing phase were characterized by transmission electron microscopy and N₂ adsorption-desorption at -196 °C. The 1:1.4 of resorcinol/formaldehyde ratio was suitable for synthesis of porous carbon materials that showed 444 m²/g of surface area and 0.46 m³/g of pore volume with the average pore diameter 3.09 nm. Ni metal-doped porous carbon materials showed porous properties higher than Fe metal-doped porous carbon materials, was 282 m²/g of surface area. The morphology and pore texture were controlled by the nature of the metal. It generated difference of initial pH mixtures, which made difference rate of polycondensation. The phase component of metal-doped porous carbonaceous materials was analyzed by X-ray diffraction and Raman spectroscopy. The results showed nickel particle and nickel oxide of Ni metal-doped. The structure of carbon materials were sheet capsule in the case of Ni metal-doped . A part of Fe metal-doped showed iron oxide, the structure of carbon were worm-like and capsule structure. Nature of metal was influenced both the metal phase of transition metal.

Department:Chemical Engineering..... Student's signature.....*Witthaya*
 Field of Study:Chemical Engineering..... Advisor's signature.....*A.Soottitantawat*
 Academic Year:2010..... Co-Advisor's signature.....*J. Charinpanitkul*

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สามารถสำเร็จลุล่วงตามวัตถุประสงค์ที่ได้วางไว้ด้วยดี เนื่องจาก การได้รับการดูแลเอาใจใส่ คำปรึกษาและคำแนะนำในการทำงานวิจัย ตลอดจนข้อคิดเห็นต่างๆ จากบุคคลหลายท่าน

ท่านแรกขอขอบพระคุณ อาจารย์ ดร. อภินันท์ สุทธิธรรมวัช อาจารย์ที่ปรึกษา ซึ่งได้ให้คำปรึกษา ข้อซึ้งแนะนำ และให้ความกรุณาในการแก้ไขข้อบกพร่องของงานวิจัยนี้ ขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร. รังษีชัย ชรินพานิชกุล อาจารย์ที่ปรึกษาร่วมของงานวิจัย และขอขอบพระคุณ ดร. นราวนิ วิริยะเอียมพิกุล และ ดร. ชาครศักดิ์ เพื่อนวกิจ ที่ได้กรุณามาให้คำแนะนำต่างๆ ในภาระทำงานวิจัยตลอดจนรองศาสตราจารย์ ดร. เมม่อนเดือน พิศาลพงศ์ ประธานกรรมการ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วรุ่งค์ ปราจารย์ กรรมการสอบวิทยานิพนธ์ ที่ได้เสียสละเวลาอันมีค่าในการสอบวิทยานิพนธ์นี้

ขอขอบพระคุณศูนย์เชี่ยวชาญเฉพาะทางเทคโนโลยีอนุภาค คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ในคราวใช้เครื่องมือและอุปกรณ์ ตลอดจนสมนา�ีกของศูนย์เชี่ยวชาญเฉพาะทางเทคโนโลยีอนุภาคทุกท่าน ที่เคยให้ความช่วยเหลือและคำแนะนำในการทำงานวิจัย

ขอขอบพระคุณศูนย์นานาเทคโนโลยีแห่งชาติที่ได้ให้ความอนุเคราะห์ในการใช้เครื่องมือและอุปกรณ์ ตลอดจนเจ้าหน้าที่ศูนย์นานาเทคโนโลยีแห่งชาติทุกท่าน ที่เคยให้ความช่วยเหลือและคำแนะนำในการทำงานวิจัย

ขอขอบพระคุณทุน 90 ปี จุฬาลงกรณ์ ที่สนับสนุนเงินวิจัย

ท้ายที่สุดนี้ ขอขอบพระคุณบิดา มารดาที่เคยเป็นกำลังใจ คอยสนับสนุนในเรื่องของทุนการศึกษาและค่อยดูแลในทุกๆ ด้านมาโดยตลอด ซึ่งเป็นแรงใจที่สำคัญที่สุด ที่ทำให้มีแรงผลักดัน ในการทำงานวิจัย และขอขอบคุณพี่ๆ เพื่อนๆ และน้องๆ ทุกคนที่ช่วยเหลือในทุกๆ ด้าน

จึงขอกล่าวมาและแสดงความขอบคุณไว้ ณ ที่นี่

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	๕
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	๗
กิตติกรรมประกาศ.....	๑๒
สารบัญ.....	๑๓
สารบัญภาพ.....	๑๔
สารบัญตาราง.....	๑๕
บทที่ ๑	
1 บทนำ.....	1
1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของปัจจุบัน.....	1
1.2 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย.....	4
1.3 ขอบเขตของงานวิจัย.....	4
1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ.....	5
2. ความรู้เบื้องต้นและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	6
2.1 วัสดุคาร์บอนที่มีรูพorus และรีโซซินอล-ฟอร์มอลดีไฮด์เจล (Resorcinol-Formaldehyde gel: RF เจล หรือ RF gel).....	6
2.2 กระบวนการโซล-เจล (Sol-Gel processing).....	7
2.2.1 การอบแห้ง (Drying processing).....	12
2.3 แม่แบบ (Template) หรือ แบบจำลองโครงสร้าง (Structure directing agent) ..	14
2.3.1 กระบวนการจัดระเบียบหรือสร้างโครงสร้างได้ด้วยตนเอง (Self-assembly).....	16
2.3.2 สารลดแรงตึงผิว Poloxamer (Poloxamer surfactant).....	19
2.4 การเตรียมตัวเร่งปฏิกิริยาโลหะทรายซิชั่นบนตัวรองรับวัสดุรูปรูนคาร์บอน (Preparation of transition metal doped porous carbon materials).....	24
2.5 กราฟีน (Graphene).....	29
2.6 ท่อนาโนคาร์บอน	30
3. การดำเนินงานวิจัย.....	33
3.1 สารเคมีและอุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง.....	33

บทที่	หน้า
3.2 การสังเคราะห์วัสดุかるบอนรูป真人ที่มีตัวเร่งปฏิกิริยาโลหะทรานซิชัน.....	34
3.3 การวิเคราะห์วัสดุかるบอนรูป真人ที่มีตัวเร่งปฏิกิริยาโลหะทรานซิชัน.....	36
4 ผลการทดลองและวิเคราะห์ผลการทดลอง.....	40
4.1 ศึกษาอิทธิพลของสารลดแรงตึงผิว Pluronic F127 อัตราส่วนโดยไม่ระบุว่า รีโซนอลต่อฟอร์มอลดี้ไอร์ด ปริมาณโลหะและประเภทของโลหะทรานซิชันที่มีผลต่อ [*] ลักษณะและสมบัติ真人.....	40
4.1.1 ศึกษาอิทธิพลของสารลดแรงตึงผิว Pluronic F 127 ต่อลักษณะและ สมบัติ真人.....	40
‘ 4.1.2 อิทธิพลของอัตราส่วนโดยไม่ระบุว่ารีโซนอลต่อฟอร์มอลดี้ไอร์ด (R/F ratio) ต่อลักษณะและสมบัติ真人.....	44
4.1.3 ศึกษาอิทธิพลของปริมาณโลหะนิกเกิลต่อลักษณะและสมบัติ真人.....	48
4.1.4 อิทธิพลของปริมาณโลหะเหล็กต่อคุณลักษณะ真人.....	52
4.2 ศึกษาอิทธิพลของปริมาณและประเภทของโลหะทรานซิชันต่อรูปแบบโครงสร้าง.....	58
4.2.1 อิทธิพลของปริมาณของโลหะนิกเกิลต่อรูปแบบโครงสร้าง.....	58
4.2.2 อิทธิพลของปริมาณโลหะเหล็กต่อรูปแบบโครงสร้าง.....	61
4.2.3 อิทธิพลของประเภทของโลหะทรานซิชันต่อรูปแบบโครงสร้าง.....	63
4.3 ศึกษาอิทธิพลของปริมาณและประเภทของโลหะทรานซิชันต่อโครงสร้างผลึก....	65
4.3.1 อิทธิพลของปริมาณโลหะนิกเกิลต่อโครงสร้างผลึก.....	65
4.3.2 อิทธิพลของปริมาณโลหะเหล็กต่อโครงสร้างผลึก	67
4.3.3 อิทธิพลของประเภทของโลหะทรานซิชันต่อโครงสร้างผลึก	68
4.4 อิทธิพลของปริมาณโลหะทรานซิชันต่อประเภทของวัสดุかるบอนที่สังเคราะห์ได้	69
5 สรุปผลงานวิจัยและข้อเสนอแนะ.....	72
5.1 สรุปผลงานวิจัย.....	72
5.2 ข้อเสนอแนะ.....	73
รายการอ้างอิง.....	74
ภาคผนวก.....	77
ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์.....	82

สารบัญภาพ

ภาพที่	หน้า
2.1 ลักษณะทั่วไปของกระบวนการโซลเจล.....	8
2.2 กลไกการเกิดปฏิกิริยาที่เกี่ยวข้องในการสังเคราะห์ RF gel.....	9
2.3 แสดงการเกิดวัสดุพูนของ RF gel.....	10
2.4 กระบวนการสังเคราะห์วัสดุคาร์บอนรูป珠โดย SBA-15(แม่แบบชนิดไฮาร์ด).....	15
2.5 แบบจำลองลักษณะโครงสร้างของสารลดแรงตึงผิวประภาก Amphiphilic.....	16
2.6 'รูปแบบเบื้องต้นของสารกัลม์ Pluronic® (PEO-PPO-PEO) ในรูปแบบไมเซลล์	17
2.7 แผนภาพแบบโครงสร้างไมเซลล์ที่ความเข้มข้นต่างกัน ของ Cetyl Trimethyl Ammonium Bromide.....	18
2.8 ลักษณะการจัดเรียงตัวโคโพลิเมอร์แบบลีค (Block copolymer).....	19
2.9 โครงสร้างต่างของวัสดุคาร์บอน.....	30
2.10 ท่อนานิคร์บอนแบบผังชั้นเดียวและแบบผังหลายชั้น.....	31
2.11 โครงสร้างของท่อนานิคร์บอนแบบผังชั้นเดียวรูปแบบต่างๆ.....	32
3.1 BET analyzer รุ่น BEL sorp-mini (Japan).....	36
3.2 X-ray Diffractometer รุ่น JEOL JDX350 (Japan).....	37
3.3 กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องทะลุผ่าน รุ่น JEOL JEM 2100F (Japan)..	38
3.4 รaman สเปกโตรสโคปี รุ่น NT-MDT model NTEGRA Spectra (Russia).....	39
4.1 ไอโซเทอร์มในการดูดซับ-คายซับในตอรเจน (Nitrogen adsorption-desorption isotherm) ที่ -196 องศาเซลเซียส ของ () วัสดุคาร์บอนรูป珠ที่ปราศจากโลหะทรายชิ้นที่ไม่ใช้ Pluronic F127 และ () วัสดุคาร์บอนรูป珠ที่ปราศจากโลหะทรายชิ้นที่ใช้ Pluronic F127 หลังจากการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส ภายใต้ก๊าซไนโตรเจนที่อัตราส่วนโดยโมลระหว่างR/F เท่ากับ 1:1.4.....	42

4.2.	การกระจายตัวของขนาดรูพุนของ (\square) วัสดุคาร์บอนรูพุนที่ปราศจากโลหะทรานซิชันที่ไม่เติม Pluronic F127 และ (\triangle) วัสดุคาร์บอนรูพุนที่ปราศจากโลหะทรานซิชันที่ไม่เติม Pluronic F127 หลังจากทำการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส ภายใต้ก๊าซไนโตรเจนที่อัตราส่วนโดยโมลระหว่าง R/F เท่ากับ 1:1.4.....	43
4.3	ไอโซเทอร์มในการดูดซึบ-คายซึบในไตรเจน (Nitrogen adsorption-desorption isotherm) ที่ -196 องศาเซลเซียส ของ (\square) วัสดุคาร์บอนรูพุนที่ปราศจากโลหะทรานซิชันนิกเกิลที่อัตราส่วนโดยโมลระหว่าง R/F เท่ากับ 1:1 (\triangle) วัสดุคาร์บอนรูพุนที่ปราศจากโลหะทรานซิชันที่อัตราส่วนโดยโมลระหว่าง R/F เท่ากับ 1:1.4 และ (\circ) วัสดุคาร์บอนรูพุนที่ปราศจากโลหะทรานซิชันที่อัตราส่วนโดยโมลระหว่าง R/F เท่ากับ 1:2 หลังจากทำการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส ภายใต้ก๊าซไนโตรเจน.....	46
4.4	การกระจายตัวของขนาดรูพุนของ () วัสดุคาร์บอนรูพุนที่ปราศจากโลหะทรานซิชันนิกเกิลที่อัตราส่วนโดยโมลระหว่าง R/F เท่ากับ 1:1 () วัสดุคาร์บอนรูพุนที่ปราศจากโลหะทรานซิชันที่อัตราส่วนโดยโมลระหว่าง R/F เท่ากับ 1:1.4 และ () วัสดุคาร์บอนรูพุนที่ปราศจากโลหะทรานซิชันที่อัตราส่วนโดยโมลระหว่าง R/F เท่ากับ 1:2 หลังจากทำการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส ภายใต้ก๊าซไนโตรเจน.....	47
4.5	ไอโซเทอร์มในการดูดซึบ-คายซึบในไตรเจน (Nitrogen adsorption-desorption isotherm) ที่ -196 องศาเซลเซียสของ () วัสดุคาร์บอนรูพุนที่ปราศจากโลหะทรานซิชันนิกเกิล () วัสดุคาร์บอนรูพุนที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ 5 โดยน้ำหนัก และ () วัสดุคาร์บอนรูพุนที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก หลังจากการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส ภายใต้ก๊าซไนโตรเจนที่อัตราส่วนโดยโมลระหว่าง R/F เท่ากับ 1:1.4.....	50

4.6	การกระจายตัวของขนาดรูปrun ของ () วัสดุคาร์บอนรูปrunที่ปราศจากโลหะทรายซีซันนิกเกิล () วัสดุคาร์บอนรูปrunที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ 5 โดยน้ำหนัก และ () วัสดุคาร์บอนรูปrunที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก หลังจากทำการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส ภายใต้กําชในเตาเจนที่อัตราส่วนโดยมวลระหว่างR/F เท่ากับ 1:1.4.....	51
4.7	ไอโซเทอร์มในการดูดซับ-คายซับในเตาเจน (Nitrogen adsorption-desorption isotherm) ที่ -196 องศาเซลเซียส ของ () วัสดุคาร์บอนรูปrunที่ปราศจากโลหะทรายซีซัน () วัสดุคาร์บอนรูปrunที่รองรับโลหะเหล็กร้อยละ 5 โดยน้ำหนัก และ () วัสดุคาร์บอนรูปrunที่รองรับโลหะเหล็กร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก หลังจากทำการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส ภายใต้กําชในเตาเจน ที่อัตราส่วนโดยมวลระหว่างR/F เท่ากับ 1:1.4.....	53
4.8	การกระจายตัวของขนาดรูปrun ของ () วัสดุคาร์บอนรูปrunที่ปราศจากโลหะทรายซีซันเหล็ก () วัสดุคาร์บอนรูปrunที่รองรับโลหะเหล็กร้อยละ 5 โดยน้ำหนัก และ () วัสดุคาร์บอนรูปrunที่รองรับโลหะเหล็กร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก หลังจากทำการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส ภายใต้กําชในเตาเจน ที่อัตราส่วนโดยมวลของR/F เท่ากับ 1:1.4.....	54
4.9	ไอโซเทอร์มในการดูดซับ-คายซับในเตาเจน (Nitrogen adsorption-desorption isotherm) ที่ -196 องศาเซลเซียส ของ (x) วัสดุคาร์บอนรูปrunที่ปราศจากโลหะทรายซีซัน (r) วัสดุคาร์บอนรูปrunที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ 5 โดยน้ำหนัก และ () วัสดุคาร์บอนรูปrunที่รองรับโลหะเหล็กร้อยละ 5 โดยน้ำหนัก หลังจากทำการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส ภายใต้กําชในเตาเจน ที่อัตราส่วนโดยมวลระหว่าง R/F เท่ากับ 1:1.4.....	56

4.10	การกระจายตัวของขนาดรูป蹲 ของ (๔) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่ปราศจากโลหะทรานซิชัน (๑) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ ๕ โดยน้ำหนัก และ (๒) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่รองรับโลหะเหล็กร้อยละ ๕ โดยน้ำหนัก หลังจากทำการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ ๘๐๐ องศาเซลเซียส ภายใต้ก๊าซไนโตรเจนที่อัตราส่วนโดยมิลระหว่าง R/F เท่ากับ ๑:๑.๔.....	57
4.11	ภาพ TEM ของ (ก, ข) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่ปราศจากโลหะทรานซิชันนิกเกิล (ค, ง) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ ๕ โดยน้ำหนัก และ (จ, ฉ) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่รองรับโลหะเหล็กร้อยละ ๑๐โดยน้ำหนัก หลังจากทำการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ ๘๐๐ องศาเซลเซียสภายใต้ก๊าซไนโตรเจน ที่อัตราส่วนโดยมิลระหว่าง R/F เท่ากับ ๑:๑.๔.....	60
4.12	ภาพ TEM ของ (ก, ข) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่ปราศจากโลหะทรานซิชัน (ค, ง) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่รองรับโลหะเหล็กร้อยละ ๕ โดยน้ำหนัก และ (จ, ฉ) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่รองรับโลหะเหล็กร้อยละ ๑๐โดยน้ำหนัก หลังจากการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ ๘๐๐ องศาเซลเซียสภายใต้ก๊าซไนโตรเจน ที่อัตราส่วนโดยมิลระหว่าง R/F เท่ากับ ๑:๑.๔.....	62
4.13	ภาพ TEM ของ (ก, ข) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ ๕ โดยน้ำหนัก (ค, ง) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่รองรับโลหะเหล็กร้อยละ ๕ โดยน้ำหนัก และ (จ, ฉ) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ ๑๐ โดยน้ำหนัก หลังจากการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ ๘๐๐ องศาเซลเซียสภายใต้ก๊าซไนโตรเจน ที่อัตราส่วนโดยมิลระหว่าง R/F เท่ากับ ๑:๑.๔.....	64
4.14	รูปแบบ XRD ของ (ก) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ ๕ โดยน้ำหนัก และ (ข) วัสดุкар์บอนรูป蹲ที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ ๑๐ โดยน้ำหนัก หลังจากการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ ๘๐๐ องศาเซลเซียส ภายใต้ก๊าซไนโตรเจนที่อัตราส่วนโดยมิลระหว่าง R/F เท่ากับ ๑:๑.๔.....	66

4.15	รูปแบบ XRD ของ (ก) วัสดุкар์บอนฟูพรูนที่รองรับโลหะเหล็กร้อยละ 5 โดยน้ำหนัก และ (ข) วัสดุкар์บอนฟูพรูนที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ 10โดยน้ำหนัก หลังจากทำการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส ภายใต้ก๊าซไนโตรเจน ที่อัตราส่วนโดยมีระยะห่าง R/F เท่ากับ 1:1.4.....	67
4.16	รูปแบบ XRD ของ (ก) วัสดุ ฟูพรูนที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ 5 โดยน้ำหนัก และ (ข) วัสดุкар์บอนฟูพรูนที่รองรับโลหะเหล็กร้อยละ 5 โดยน้ำหนัก หลังจากทำการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส ภายใต้ก๊าซไนโตรเจน ที่อัตราส่วนโดยมีระยะห่างR/F เท่ากับ 1:1.4.....	68
4.17	สเปกตระรamanของ (ก) วัสดุкар์บอนฟูพรูนที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ 5 โดยน้ำหนัก และ (ข) วัสดุкар์บอนฟูพรูนที่รองรับโลหะนิกเกิลร้อยละ 10โดยน้ำหนัก หลังจากทำการเผาให้เป็นคาร์บอนที่อุณหภูมิ 800 องศาเซลเซียส ภายใต้ก๊าซ ในไตรเจน ที่อัตราส่วนโดยมีระยะห่างR/F เท่ากับ 1:1.4.....	70
4.18	แบบความถี่ร้ามานสเปกตราชของวัสดุкар์บอนระบบแบบ sp^2 ออร์บิทัล (Dresselhaus และคณะ (2010)).....	71

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
2.1 ค่าความเข้มข้นวิถีการเกิดไมเซลล์ของ Pluronic® F127 ที่อุณหภูมิต่างๆ.....	20
2.2 คุณสมบัติเฉพาะของรูปฐานและโครงสร้างของวัสดุかる์บอนที่สังเคราะห์ได้.....	23
2.3 สมบัติรูปฐานของวัสดุかる์บอนรูปฐาน (CMK-1) ที่ไม่เติมตัวเร่งปฏิกิริยาเหล็ก (III) และวัสดุかる์บอนรูปฐาน ชนิด CMK-1 ที่มีตัวเร่งปฏิกิริยาเหล็ก (III).....	26
4.1 คุณสมบัติเฉพาะของรูปฐานของวัสดุかる์บอนรูปฐานที่ปราศจากโลหะทรานซิชัน ที่ไม่ใช่ Pluronic F127 และวัสดุかる์บอนรูปฐานที่ปราศจากโลหะทรานซิชันที่ใช้ Pluronic F127 ที่อัตราส่วนโดยมีระยะห่าง R/F เท่ากับ 1:1.4.....	44
4.2 คุณสมบัติเฉพาะของรูปฐานของวัสดุかる์บอนรูปฐานที่ปราศจากโลหะทรานซิชัน สังเคราะห์ที่อัตราส่วนโดยมีระยะห่างรีโซนอลต่อฟอร์มอลดีไซด์เท่ากับ 1:1 1:1.4 และ 1:2.....	48
4.3 คุณสมบัติเฉพาะของรูปฐานของวัสดุかる์บอนที่ปราศและวัสดุ かる์บอนที่รองรับโลหะนิกเกิลที่อัตราส่วนโดยมีระยะห่าง R/F เท่ากับ 1:1.4.....	51
4.4 คุณสมบัติเฉพาะของรูปฐานของวัสดุかる์บอนที่ปราศและวัสดุ かる์บอนที่รองรับโลหะเหล็กที่อัตราส่วนโดยมีระยะห่าง R/F เท่ากับ 1:1.4.....	54
4.5 คุณสมบัติเฉพาะของรูปฐานของวัสดุかる์บอนที่ปราศและวัสดุ かる์บอนที่รองรับโลหะนิกเกิลและเหล็กที่ร้อยละ 5 โดยน้ำหนักที่อัตราส่วนโดย มีระยะห่าง R/F เท่ากับ 1:1.4.....	57