

การห่อหุ้มเอง ไชม์ออร์สแพรดิชเบอร์ออกซิเดตในวัสดุประกอบแต่งไฟโคมที่มีอนุภาคนาโนเงิน

นางสาววิชพร สุขสมพงษ์

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิชาวิศวกรรมเคมี ภาควิชาเคมี
คณะวิศวกรรมศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
ปีการศึกษา 2550
ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ENTRAPMENT OF HORSERADISH PEROXIDASE IN CHITOSAN - SILVER
NANOPARTICLE COMPOSITE

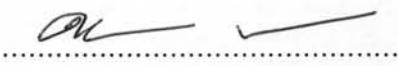
Miss Vichuporn Suksompong

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 2007
Copyright of Chulalongkorn University

501837

หัวข้อวิทยานิพนธ์ การห่อหุ้มเอกสาร์สแควร์เบอร์อ็อกซิเดตในวัสดุประกอบแต่ง
โดย โภค ไก่ตราชานที่มีอนุภาคนาโนเงิน
สาขาวิชา นางสาว วิชพร สุขสมพงษ์
อาจารย์ที่ปรึกษา วิศวกรรมเคมี
รองศาสตราจารย์ ดร. สีรุ่ง ปรีชานันท์

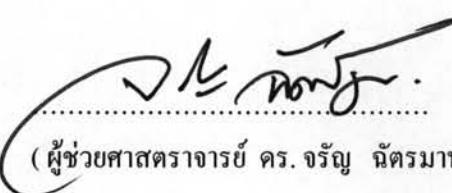
คณะกรรมการค่าครองใช้ส่วนตัว จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

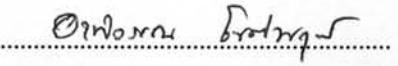
 คณบดีคณะวิศวกรรมศาสตร์
(ศาสตราจารย์ ดร. ดิเรก ลาวัณย์ศิริ)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

 ประธานกรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. เนื้องเดือน พิศาลพงศ์)

 อาจารย์ที่ปรึกษา
(รองศาสตราจารย์ ดร. สีรุ่ง ปรีชานันท์)

 กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. จรัญ ฉัตรามานพ)

 กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. ออาทิตย์ โชคพุกษ์)

วิชพ สุขสมพงษ์ : การห่อหุ้มเอนไซม์ฮอร์สแพริดิเปอร์ออกซิเดสในวัสดุประกอบแต่งไคโตชานที่มีอนุภาคนาโนเงิน (ENTRAPMENT OF HORSERADISH PEROXIDASE IN CHITOSAN - SILVER NANOPARTICLE COMPOSITE)

อาจารย์ที่ปรึกษา : รศ. ดร. ศีรุ่ง ปรีchananท, 80 หน้า

งานวิจัยนี้ศึกษาการตรึงเอนไซม์ฮอร์สแพริดิเปอร์ออกซิเดสด้วยวิธีการห่อหุ้มในไคโตชานที่มีอนุภาคนาโนเงินเป็นองค์ประกอบ เพื่อศึกษาอิทธิพลของความเข้มข้นของเอนไซม์ฮอร์สแพริดิเปอร์ออกซิเดส ไคโตชาน และอนุภาคนาโนเงินต่อประสิทธิภาพการทำงานของเอนไซม์ตรึงรูปในด้านความสามารถในการเร่งปฏิกิริยา เสถียรภาพในการทำงานและการเก็บรักษา โดยในงานวิจัยนี้แบ่งการทดลองออกเป็นสองส่วน งานวิจัยส่วนแรกศึกษาอิทธิพลของพื้นที่ของสารละลาย ไคโตชาน (4 , 5 และ 6) ขนาดของฟิล์ม ไคโตชาน (ตัดละเอียง 0.3×0.3 และ 0.5×0.5 ตารางเซนติเมตร) และความเข้มข้นของสารตั้งต้น (ไฟโรแกลลอล 0.03 - 0.10 โนลาร์ และไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ 0.10 - 0.60 โนลาร์) พนวจว่า ภาวะที่เหมาะสมในการตรึงเอนไซม์ชั่งทำให้ได้ค่ากิจกรรมเอนไซม์จำเพาะสูงสุด คือ พื้นที่ของสารละลายไคโตชานเท่ากับ 5 ขนาดของฟิล์ม ไคโตชาน 0.5×0.5 ตารางเซนติเมตร และความเข้มข้นของไฟโรแกลลอล 0.075 โนลาร์ และไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ 0.50 โนลาร์ จากข้อมูลในส่วนแรกนำมาใช้ในการศึกษาหาภาวะที่เหมาะสมของการตรึงรูปเอนไซม์ในวัสดุประกอบแต่งไคโตชานที่มีอนุภาคนาโนเงินที่ได้จากการสังเคราะห์ด้วยวิธีการเติมตัวเรticulocyteขนาดเฉลี่ยเท่ากับ 37 นาโนเมตร ด้วยระเบียบวิธีการออกแบบการทดลอง โดยศึกษาอิทธิพลของความเข้มข้นของเอนไซม์ (0.05 , 0.10 และ 0.15 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร) ความเข้มข้นของไคโตชาน (0.5 , 1.0 และ 1.5 % น้ำหนัก/ปริมาตร) และความเข้มข้นของอนุภาคนาโนเงิน (0.4×10^{-2} , 0.8×10^{-2} และ 1.2×10^{-2} นาโนโนลาร์) พนวจว่า ค่ากิจกรรมเอนไซม์จำเพาะสูงที่สุด คือ 230 ยูนิต/มิลลิกรัมเอนไซม์ ที่ความเข้มข้นของเอนไซม์ฮอร์สแพริดิเปอร์ออกซิเดส 0.15 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร ความเข้มข้นของไคโตชาน 0.5 % น้ำหนัก/ปริมาตร และความเข้มข้นของอนุภาคนาโนเงิน 0.4×10^{-2} นาโนโนลาร์ แต่อย่างไรก็ตามกลับพบว่า การนำกลับมาใช้ใหม่ และการเก็บรักษาเอนไซม์ตรึงรูปในวัสดุประกอบแต่งที่ภาวะเหมาะสมนี้มีเสถียรภาพที่ต่ำมาก โดยพบว่า มีค่ากิจกรรมเอนไซม์ที่เหลืออยู่เพียง 21.38 % หลังจากนำกลับมาใช้ใหม่เป็นครั้งที่ 3 ครั้ง และมีกิจกรรมเอนไซม์ที่เหลืออยู่เพียง 4.68 % และ 6.44 % หลังจากเก็บรักษาไว้ 2 สัปดาห์ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส และอุณหภูมิห้อง ตามลำดับ

ภาควิชา	วิศวกรรมเคมี	ลายมือชื่อนิสิต.....
สาขาวิชา	วิศวกรรมเคมี	ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา.....
ปีการศึกษา	2550	

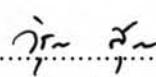
4870467821 : MAJOR CHEMICAL ENGINEERING

KEY WORD: ENTRAPMENT / HORSERADISHPEROXIDASE / SILVER NANOPARTICLE
VICHUPORN SUKSOMPONG : (ENTRAPMENT OF HORSERADISHPEROXIDASE
IN CHITOSAN - SILVER NANOPARTICLE COMPOSITE)

THESIS ADVISOR : ASSOC. PROF. SEEROONG PRICHANONT, 80 pp.

In this research, the immobilization of horseradish peroxidase into the chitosan incorporated silver nanoparticles with entrapment method was studied. The focus was given on the study of effects of horseradish peroxidase, chitosan, and silver nanoparticles concentrations on efficiency of immobilized enzyme based on reaction rate , maintenance and storage stability. In this study, the experiment was divided into two parts. First , the effect of pH of chitosan solution (4 , 5 and 6), size of chitosan film (delicately cut , 0.3 x 0.3 and 0.5 x 0.5 cm²), and substrate concentrations (pyrogallol, 0.03 - 0.10 M and hydrogenperoxide, 0.10 - 0.60 M) were studied . The optimum conditions for enzyme activity were determined at pH 5 of chitosan solution, 0.5 x 0.5 cm² of chitosan film size, 0.075 M pyrogallol , and 0.50 M hydrogenperoxide . Data from the first part were further applied to investigate with experimental design for optimum conditions of enzyme immobilization in chitosan incorporated silver nanoparticles. The silver nanopartilces , synthesized using reducing agents, had average size of 37 nm. The concentrations of enzyme solution (0.05, 0.10, and 0.15 mg/ml), chitosan solution (0.5, 1.0, and 1.5% w/v), and silver nanoparticles (0.4×10^{-2} , 0.8×10^{-2} , and 1.2×10^{-2} nM) were studied. The optimum conditions for enzyme reaction was found at 0.15 mg/ml of horseradish peroxidase, 0.5% w/v of chitosan , and 0.4×10^{-2} nM of silver nanoparticles with the specific activity of 230 U/mg-enzyme. However, maintenance and storage stability of immobilized enzyme under this optimum conditions was quite low. The residue activity of immobilized enzyme was 21.38 % after 3 cycles of operation. After storing the immobilized enzyme at 4 °C and room temperature for 2 weeks, the residue activity were determined at 4.68 % and 6.44 %, respectively.

Department Chemical Engineering

Student's signature.....

Field of study Chemical Engineering

Advisor's signature.....

Academic year 2007

กิติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จถูกต้องไปได้ด้วยความช่วยเหลืออย่างดีเยี่ยงจากบุคคลหลายท่าน ผู้วิจัยขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร.สีรุ่ง ปรี chanan ที่ได้ให้คำแนะนำในการทำงานวิจัย ตลอดจนตรวจทานแก้ไขวิทยานิพนธ์จนเสร็จสมบูรณ์

อาจารย์กิตติพล กสิการ์ ที่ได้ให้คำแนะนำเกี่ยวกับเรื่อง experimental design และการใช้โปรแกรม minitab

คุณเนาวรัตน์ และคุณสุขเกษม จากบริษัท สินไทยเอ็นเตอร์ไพรส์ จำกัด ที่กรุณาเป็นธุระในการสั่งซื้อเงินไซม์ชอร์ตแอดิเชปอร์ ออชิเดสในราคาน้ำหนักที่เป็นกันเอง

คุณวิไลวรรณ ช่วยยก (พี่หมุด) ที่กรุณาให้คำแนะนำในการทำงานวิจัย และให้ข้อมูลที่เป็นประโยชน์ต่องานวิจัย

งานวิจัยนี้สำเร็จลงไม่ได้ถ้าขาดบุคคลเหล่านี้ นางสาวจุฑามาส รุจิสมนภที่ให้คำปรึกษา ข้อแนะนำในการทำงานวิจัยและช่วยประกอบอุปกรณ์ที่ใช้ในงานวิจัย นางสาวเลศลักษณ์ แก้ววิมล นางสาวปัทมา กาบคำ สำหรับคำแนะนำในการเขียนวิทยานิพนธ์และการใช้คอมพิวเตอร์

สุดท้ายนี้ขอรบกวนขอพระคุณบิค่า มารดา เพื่อนพ้องทั้งหลายสำหรับกำลังใจและให้ความสนับสนุนในการศึกษาตลอดมา

สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย.....	.๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	.๒
กิตติกรรมประกาศ.....	.๓
สารบัญ.....	.๔
สารบัญตาราง.....	.๘
สารบัญรูป.....	.๙
บทที่ ๑ บทนำ.....	๑
1.1 ที่มาของงานวิจัย.....	๑
1.2 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย.....	๒
1.3 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ.....	๓
1.4 ขอบเขตงานวิจัย.....	๓
บทที่ ๒ ทฤษฎี.....	๕
2.1 เอนไซม์.....	๕
2.2 เอนไซม์ออร์สแพร็ดเปอร์ออกซิเดส.....	๑๐
2.3 ไคโตซาน.....	๑๑
2.4 อนุภาคนาโนเงิน.....	๑๒
2.5 ไบโอดิสต์เชอร์.....	๑๔
บทที่ ๓ งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	๑๗
3.1 ไคโตซาน	๑๗
3.2 อนุภาคนาโนของโลหะ.....	๑๘
3.3 การบอนนาโนทิวบ์และวัสดุอื่นๆ.....	๒๐
บทที่ ๔ อุปกรณ์ สารเคมี และวิธีการทดลอง.....	๒๒
4.1 อุปกรณ์และเคมีกัมท์.....	๒๒
4.2 วิธีการทดลอง.....	๒๓
บทที่ ๕ ผลการทดลองและวิเคราะห์ผลการทดลอง.....	๒๘
5.1 ขนาดอนุภาคนาโนเงินที่สังเคราะห์ได้.....	๒๘
5.2 สภาพะที่เหมาะสมสำหรับการเร่งปฏิกิริยา.....	๓๒

5.3 ศึกษาหาสภาวะที่เหมาะสมในการตั้งเรื่องเล่น ใช้มือร์สแรดิโอเบอร์ออกซิเดส ในวัสดุประกอบแต่ง โถโซดาที่มีอนุภาคนาโนเงินเดี้ยววิธีการออกแบบ	42
5.4 ลักษณะของวัสดุประกอบแต่งที่สภาวะเหมาะสม.....	57
5.5 เสถียรภาพของเอน ใช้มีนในวัสดุประกอบแต่งที่สภาวะเหมาะสม.....	58
บทที่ 6 สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ.....	62
6.1 สรุปผลการทดลอง.....	62
6.2 ข้อเสนอแนะ.....	64
รายการอ้างอิง.....	65
ภาคผนวก.....	70
ภาคผนวก ก ข้อมูลผลการทดลอง.....	71
ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์.....	80

สารบัญตาราง

หน้า

ตารางที่ 2.1	แสดงการตรวจรูปเป็นไชม์ด้วยพันธะโโคเวเลนซ์บนวัสดุตึง.....	8
ตารางที่ 2.2	แสดงการเปรียบเทียบลักษณะที่แตกต่างกันของการตรวจรูปเป็นไชม์	
	ด้วยวิธีการต่างๆ	9
ตารางที่ 4.1	แสดงการเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นของสารตั้งต้นทึ่งกรณีเป็นไชม์อิสระ และเป็นไชม์ตึงรูป.....	26
ตารางที่ 4.2	แสดงตัวแปรและระดับของตัวแปร.....	26
ตารางที่ 5.1	แสดงกิจกรรมเป็นไชม์ที่ได้จากการทดลองตามวิธีออกแบบการทดลองแบบ box-benhken.....	43
ตารางที่ 5.2	แสดงลักษณะแบบจำลองพื้นผิวผลตอบแทนต่างๆ.....	44
ตารางที่ 5.3	แสดงค่าสถิติต่างๆในแต่ละแบบจำลอง.....	45
ตารางที่ 5.4	แสดงค่าสัมประสิทธิ์ของตัวแปรต่าง.....	45
ตารางที่ 5.5	แสดงการวิเคราะห์ความแปรปรวนของผลการทดลองด้วยโปรแกรม MINITAB.....	47
ตารางที่ 5.6	แสดงค่าสถิติกทดสอบ $F_{\alpha_{0.9},5}$ ที่ระดับนัยสำคัญต่างๆ.....	47
ตารางที่ 5.7	แสดงค่าสถิติกทดสอบ $F_{\alpha_{0.3},2}$ ที่ระดับนัยสำคัญต่างๆ.....	48
ตารางที่ ก.1	แสดงขนาดของอนุภาคนาโนเงินที่สังเคราะห์.....	72
ตารางที่ ก.2	แสดงค่ากิจกรรมเป็นไชม์ตึงรูปในไก่โตชาบที่ปราศจากอนุภาคนาโนเงิน ที่พีเอช 4 5 และ 6.....	73
ตารางที่ ก.3	แสดงอัตราการเกิดปฏิกิริยาจำเพาะของเป็นไชม์อิสระ ที่ความเข้มข้นของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ต่างๆ.....	74
ตารางที่ ก.4	แสดงอัตราการเกิดปฏิกิริยาจำเพาะของเป็นไชม์อิสระ ที่ความเข้มข้นของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ต่างๆ.....	74
ตารางที่ ก.5	แสดงอัตราการเกิดปฏิกิริยาจำเพาะของเป็นไชม์ตึงรูป ที่ความเข้มข้นของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ต่างๆ.....	75
ตารางที่ ก.6	แสดงอัตราการเกิดปฏิกิริยาจำเพาะของเป็นไชม์ตึงรูป ที่ความเข้มข้นของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ต่างๆ.....	76
ตารางที่ ก.7	แสดงค่ากิจกรรมเป็นไชม์ตึงรูปในไก่โตชาบที่ปราศจากอนุภาคนาโนเงิน ที่ขนาดของแผ่นฟิล์มไก่โตชาบแบบตัดละเอียง , 0.3x0.3 และ 0.5x0.5 ตารางเซนติเมตร.....	76

ตารางที่ ก.8 แสดงกิจกรรมเอนไชม์ที่ได้จากการทดลองตามวิธีออกแบบการทดลอง แบบ box-behnken.....	77
ตารางที่ ก.9 แสดงค่ากิจกรรมเอนไชม์ของเอนไชม์ครึ่งรูปที่มีอนุภาคนาโนเงิน และไม่มีอนุภาคนาโนเงินเป็นองค์ประกอบ หลังจากใช้ทดสอบการเร่งปฏิกิริยา ในแต่ละครั้ง.....	78
ตารางที่ ก.10 แสดงค่ากิจกรรมเอนไชม์ของเอนไชม์ครึ่งรูป และเอนไชม์อิสระ ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียสและอุณหภูมิห้องในแต่ละสัปดาห์	79
ตารางที่ ก.11 แสดงค่ากิจกรรมเอนไชม์ที่เหลืออยู่ของเอนไชม์ครึ่งรูป และเอนไชม์อิสระ ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียสและอุณหภูมิห้องในแต่ละสัปดาห์.....	79

สารบัญรูปภาพ

หน้า	4
รูปที่ 1.1 แสดงแผนการดำเนินการวิจัย.....	4
รูปที่ 2.1 แสดงลักษณะความจำเพาะของเอนไซม์กับสารตึงตัน.....	5
รูปที่ 2.2 แสดงการครอบคลุมค่าของโมเลกุลเอนไซม์.....	7
รูปที่ 2.3 แสดงการกัดและห่อหุ้มเอนไซม์.....	7
รูปที่ 2.4 แสดงตัวอย่างปฏิกิริยาเคมีของเอนไซม์ชื่อเร่อร์แอคิเดส.....	10
รูปที่ 2.5 แสดงโครงสร้างของไกคิน.....	11
รูปที่ 2.6 แสดงโครงสร้างของไกโตกาน.....	11
รูปที่ 2.7 แสดงกระบวนการสังเคราะห์อนุภาคนาโนพัฒนาห่วงทองกับเงินในรีเวิสไมเชลล์.....	13
รูปที่ 2.8 แสดงการสังเคราะห์อนุภาคนาโนด้วยวิธีควบคุมด้วยความร้อน.....	14
รูปที่ 2.9 แสดงหลักการทำงานของไบโอดีเซอร์.....	15
รูปที่ 5.1 แสดงลักษณะของสารละลายของอนุภาคนาโนเงินที่อัตราส่วนของ ความเข้มข้นของชิลเวอร์ในเตรตต่อความเข้มข้นของโซเดียมโนโรไไอคิด.....	29
รูปที่ 5.2 แสดงการกระจายตัวของขนาดอนุภาคนาโนเงินที่ได้จากการสังเคราะห์.....	31
รูปที่ 5.3 แสดงภาพTEMของอนุภาคนาโนเงินที่วัดด้วยเครื่อง particle size analyzer.....	31
รูปที่ 5.4 แสดงลักษณะของสารละลายไกโตกานที่ (ก) พีเอช 5 และ (ข) พีเอช 7.....	33
รูปที่ 5.5 แสดงการเปรียบเทียบค่ากิจกรรมเอนไซม์ตึงรูปในไกโตกาน ที่ปราศจากอนุภาคนาโนเงินที่พีเอช 4 5 และ 6.....	33
รูปที่ 5.6 แสดงการเปรียบเทียบอัตราการเกิดปฏิกิริยาจำเพาะของเอนไซม์อิสระ ที่ความเข้มข้นของไฟโรแกลลอลต่างๆ.....	34
รูปที่ 5.7 แสดงการเปรียบเทียบอัตราการเกิดปฏิกิริยาจำเพาะของเอนไซม์อิสระ ที่ความเข้มข้นของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ต่างๆ.....	35
รูปที่ 5.8 แสดงการเปรียบเทียบอัตราการเกิดปฏิกิริยาจำเพาะของเอนไซม์ตึงรูป ที่ความเข้มข้นของไฟโรแกลลอลต่างๆ.....	37
รูปที่ 5.9 แสดงการเปรียบเทียบอัตราการเกิดปฏิกิริยาจำเพาะของเอนไซม์ตึงรูป ที่ความเข้มข้นของไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ต่างๆ.....	38
รูปที่ 5.10 แสดงการเปรียบเทียบอัตราการเกิดปฏิกิริยาจำเพาะของเอนไซม์อิสระ ที่ความเข้มข้นเอนไซม์ 0.001 , 0.006 , 0.012 และ 0.018 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร.....	39

รูปที่ 5.11 แสดงการเปรียบเทียบค่าอัตราการเกิดปฏิกิริยาจำเพาะของเอนไซม์ตึงรูปในไก่โตชาณที่ปราศจากอนุภาคนาโนเงินที่ขนาดของแผ่นฟิล์มไก่โตชาณแบ่งคัดละเอีบด , 0.3 x0.3 และ 0.5 x 0.5 ตารางเซนติเมตร.....	40
รูปที่ 5.12 แสดงสีของแผ่นฟิล์มไก่โตชาณที่ (ก) มีเอนไซม์ตึงรูป (ข) ไม่มีเอนไซม์ตึงรูป หลังจากผ่านการทดสอบการเร่งปฏิกิริยาของเอนไซม์ และ (ค) แผ่นฟิล์มไก่โตชาณที่มีเอนไซม์ตึงรูปที่ยังไม่ผ่านการทดสอบการเร่งปฏิกิริยาของเอนไซม์.....	41
รูปที่ 5.13 แสดงกราฟวิเคราะห์ความคลาดเคลื่อนระหว่างแบบจำลอง full quadratic กับผลการทดลอง.....	49
รูปที่ 5.14 แสดง surface plot และ contour plot ที่ความเข้มข้นของเอนไซม์ระดับต่างๆ.....	52
รูปที่ 5.15 แสดง surface plot และ contour plot ที่ความเข้มข้นของไก่โตชาณระดับต่างๆ	54
รูปที่ 5.16 แสดง surface plot และ contour plot ที่ความเข้มข้นของอนุภาคนาโนเงินระดับต่าง.....	56
รูปที่ 5.17 แสดงภาพ TEM ของอนุภาคนาโนเงินในวัสดุประกอบแต่ที่สภาวะเหมาะสม ที่กำลังขยาย (ก) 8000 เท่า และ(ข) 20000 เท่า.....	57
รูปที่ 5.18 แสดงการเปรียบเทียบกิจกรรมเอนไซม์ที่เหลืออยู่ของเอนไซม์ตึงรูป ที่มีอนุภาคนาโนเงินและ ไม่มีอนุภาคนาโนเงินเป็นองค์ประกอบ หลังจากใช้ทดสอบการเร่งปฏิกิริยาในแต่ละครั้ง.....	59
รูปที่ 5.19 แสดงการเปรียบเทียบกิจกรรมเอนไซม์ที่เหลืออยู่ของเอนไซม์ตึงรูป และเอนไซม์อิสระ ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียสและอุณหภูมิห้องในแต่ละปัจจ้าที.....	60
รูปที่ 5.20 แสดงความเสถียรภาพการเก็บรักษาเอนไซม์อิสระของสแตดิชเบอร์ออกซิเดส ที่พีเอชต่างๆ.....	61