

เอนไซม์ในรำข้าว

RICE BRAN ENZYMES



โดย

น.ส.ไพเราะ ทิพย์ทัศน์ วท.บ. (เกียรตินิยมอันดับสอง) ๒๕๐๗

002209

วิทยานิพนธ์

เป็นส่วนประกอบการศึกษาตามระเบียบปริญญามหาบัณฑิต

ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

แผนกวิชาเคมี (สาขาชีวเคมี)

พ.ศ. ๒๕๑๐

I16816985

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้บัณฑิตวิทยาลัย
เป็นส่วนประกอบการศึกษาตามระเบียบปริญญามหาบัณฑิต

.....
.....
.....

คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย

คณะกรรมการตรวจวิทยานิพนธ์

.....
.....
.....

ประธานกรรมการ
กรรมการ
กรรมการ

อาจารย์ผู้ควบคุมงานวิจัย อาจารย์ ดร. กำนัด มงคลกุล
วันที่...๖...เดือน...พฤษภาคม... พ.ศ. 2510



บทคัดย่อ

ปัญหาในอุตสาหกรรมการสกัดน้ำมันรำ ซึ่งเป็นน้ำมันที่สกัดจากรำข้าว คือ ถ้าเก็บรำไว้นาน จะสกัดได้น้ำมันปริมาณน้อยลง เนื่องจากมีเอนไซม์ในรำข้าว เป็นตัวไฮโดรไลส่น้ำมันรำ ออกเป็นกรดไขมันอิสระ เอนไซม์ดังกล่าว คือเอสเทอร์เอส และไลเปส สำหรับเอสเทอร์เอสศึกษาโดยใช้ p- Nitrophenyl acetate เป็น substrate วัตถุประสงค์ที่เกิดจาก p- Nitrophenol ด้วย spectrophotometer ที่ ๔๐๐ m μ เอนไซม์ถูกสกัดได้ง่ายด้วยน้ำ มี activity สูง เสถียรมากที่สุด อุณหภูมิค่า ๆ สลายไคงายถ้าอุณหภูมิเพิ่มสูง มีค่า optimum pH ประมาณ ๗.๔ ขึ้นไป, activity ลดลงอย่างรวดเร็วในสภาพ pH ค่า ๆ , ค่า optimum substrate concentration ประมาณ ๐.๖๖mM , ค่า Michaelis - Menten constant (Km) ประมาณ ๕.๐×๑๐^{-๕} โมลาร์, อาจมีหมู่ -SH เป็น active site ไอออนของพวก พรอท, อาเซไนต์ , ไทโอไซยาเนต และฟลูออไรด์ จะห้ามปฏิกิริยาได้ แต่ไอออนของพวก ซัลเฟต, โซเดียมไนต์, แคลเซียม และแมกนีเซียม ไม่ทำให้อัตราเร็วของปฏิกิริยาเปลี่ยน, เมื่อใช้ iodoacetamide เป็นตัวห้ามปฏิกิริยา พบว่าเป็นชนิด non - competitive ซึ่งมีค่า K_i ประมาณ ๐.๓×๑๐^{-๕} โมลาร์. สำหรับไลเปสศึกษาได้โดยใช้ olive oil emulsion เป็น substrate วัด activity ได้โดยไตเตรตกรดไขมันอิสระที่เกิดขึ้นด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์มาตรฐาน, เอนไซม์นี้ถูกสกัดได้ด้วยน้ำ, การ homogenize และแช่รำช่วยให้สกัดเอนไซม์ได้มากขึ้น แต่ activity ที่ได้ก็ยังไม่ค่อย มีค่า optimum pH ประมาณ ๖ - ๗ , optimum substrate concentration ประมาณ ๒ % (v/v) ของ olive oil emulsion, ค่า Michaelis - Menten constant (Km) ประมาณ ๐.๑๖ ถูกห้ามปฏิกิริยาได้ด้วย iodoacetamide และ mercuric chloride และมีแคลเซียมเป็นตัวเร่งปฏิกิริยาที่ดี, จากสมบัติต่าง ๆ เหล่านี้ อาจนำไปคิดเปลี่ยนแปลงใช้เป็นวิธีเก็บรักษารำได้ เช่น โดยการอบรำ, การล้างรำด้วยน้ำ, การแช่รำด้วยกรดแก่เจือจาง หรือการใช้ตัวห้ามปฏิกิริยาที่มีประสิทธิภาพสูง ซึ่งอาจนำบางวิธีไปใช้แก้ปัญหาในอุตสาหกรรมน้ำมันรำได้.

คำขอบคุณ

ผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณ ท่านอาจารย์ ดร. กำจัด มงคลกุล
อาจารย์ผู้ควบคุมการวิจัย ซึ่งได้ แนะนำ ชี้แจง ทุกสิ่งทุกอย่างในการวิจัยด้วย
ความกรุณาตลอดมา

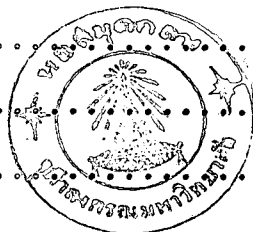
ขอขอบคุณ บัณฑิตวิทยาลัย, สภาวิจัย และบริษัทการบินไทย ที่ได้
ให้ทุนอุดหนุนการวิจัยเรื่องนี้.



สารบัญ

๒
หน้า

บทคัดย่อ	ค
คำขอบคุณ	ง
สารบัญ	จ
รายการตารางประกอบ	ช
รายการภาพประกอบ	ซ
บทนำ	๑



วัตถุประสงค์และวิธีทำ

ชนิดและลักษณะของรำ	๕
สารเคมีที่ใช้	๕
การสกัดเอนไซม์เอสเทอร์ส	๖
การสกัดเอนไซม์ไลเปส	๖
การวัด activity ของเอนไซม์เอสเทอร์ส	๖
การวัด activity ของเอนไซม์ไลเปส	๘

ผลของการทดลอง

การศึกษาเกี่ยวกับเอสเทอร์ส

ผลของการแช่น้ำ และการ homogenization -	
ในการสกัดเอสเทอร์สออกจากรำ	๑๐
ความเสถียรของเอสเทอร์สที่อุณหภูมิต่าง ๆ	๑๘
ผลของ pH ต่อเอสเทอร์ส	๑๖
ผลของความเข้มข้นของ substrate ต่อเอสเทอร์ส	๑๗
ผลของตัวห้ามปฏิกิริยา	๒๓

การศึกษาเกี่ยวกับไลเปส

หน้า

สภาพต่าง ๆ ในการสกัดไลเปสจากรำ	๒๘
ผลของ pH ต่อไลเปส	๒๘
ผลของความเข้มข้นของ substrate ต่อไลเปส	๓๑
ผลของตัวเร่งและตัวห้ามปฏิกิริยา	๓๔
วิจารณ์ผลของการทดลอง	๓๕
สรุปผลของการทดลอง	๔๓
บรรณานุกรม	๔๕





รายการค่าจ้างประกอบ

ช.

หน้า

ตารางที่ ๑ แสดงผลการ homogenize การแช่รำ ในการสกัดเอสเทอร์ออกจากรำ	๑๑
ตารางที่ ๒ แสดงปริมาณเอสเทอร์ที่สกัดได้ จาก การแช่รำที่เวลาต่าง ๆ กัน	๑๒
ตารางที่ ๓ แสดงปริมาณเอสเทอร์จากรำ โดย ใช้น้ำสกัดหลาย ๆ ครั้ง	๑๒
ตารางที่ ๔ แสดงการสูญเสียเอนไซม์ที่เก็บไว้ใน สภาพต่าง ๆ กัน	๑๔
ตารางที่ ๕ แสดงผลของตัวห้ามเอนไซม์เอสเทอร์	๒๔
ตารางที่ ๖ ผลของการสกัดไลเปสด้วยตัวทำละลาย ชนิดต่าง ๆ	๒๔
ตารางที่ ๗ แสดงผลของการ homogenization และการแช่รำในการสกัดไลเปสจากรำ	๒๕
ตารางที่ ๘ แสดงผลของตัวเร่งและตัวห้ามปฏิกิริยา ของไลเปส	๓๔

รายการภาพประกอบ

	หน้า
รูปที่ ๑ แสดง activity ของเอสเทอร์เอสที่สกัดจากรำข้าวเก่า และรำข้าวใหม่ ที่ความเข้มข้นต่าง ๆ กัน	๑๔
รูปที่ ๒ แสดงความเสถียรของเอสเทอร์เอส ที่อุณหภูมิสูง ๆ ในเวลาต่าง ๆ กัน	๑๕
รูปที่ ๓ p- Nitrophenol curve	๑๘
รูปที่ ๔ แสดงผลของ pH ต่อเอสเทอร์เอส	๑๘
รูปที่ ๕ แสดงการเสีย esterase activity เมื่อแช่ใน buffer pH ต่าง ๆ ควยระยะเวลาต่าง ๆ กัน	๒๐
รูปที่ ๖ ผลของความเข้มข้นของ substrate ต่อเอสเทอร์เอส	๒๑
รูปที่ ๗ แสดงการหา K_m ของเอสเทอร์เอส โดยใช้ Lineweaver and Burk's plot	๒๒
รูปที่ ๘ แสดงการหา K_i ของเอสเทอร์เอส เมื่อมี iodoacetamide เป็นตัวห้ามปฏิกิริยาโดยใช้ Lineweaver and Burk's plot	๒๓
รูปที่ ๙ แสดงผลของ pH ต่อ lipase activity	๓๐
รูปที่ ๑๐ ... แสดงผลของความเข้มข้นของ substrate ต่อไลเปส	๓๒
รูปที่ ๑๑ ... แสดงการหา K_m ของไลเปส โดยใช้ Lineweaver and Burk's plot	๓๓