

การศึกษาเอนไซม์เซลลูเลสจากเชื้อรา



นางสาว ชุติพร จุงสาย

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญา วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

ภาควิชาอาหารเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2535

ISBN 974-581-045-2

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

STUDY ON ENZYME CELLULASE FROM FUNGI



MISS CHULEEPORN CHOONGSAI

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science in Pharmacy

Department of Food Chemistry

Graduate School

Chulalongkorn University

1992

ISBN 974-581-045-2

หัวข้อวิทยานิพนธ์

โดย

ภาควิชา

อาจารย์ที่ปรึกษา

อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม

การศึกษาเอนไซม์เซลลูเลสจากเชื้อรา

นางสาว ชุติพร จุงสาย

อาหารเคมี

ดร. จิราภรณ์ สุขุมวาสิ

รองศาสตราจารย์ สุร่าย สายศร



บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้รับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่ง
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโทบัณฑิต

.....
(ศาสตราจารย์ ดร. ถาวร วัชรภักย์)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

.....
(อาจารย์ สุธิ สุนทรธรรม)

.....
(ดร. จิราภรณ์ สุขุมวาสิ)

.....
(รองศาสตราจารย์ สุร่าย สายศร)

.....
(รองศาสตราจารย์ ดร. วิมลมาศ ลิปิพันธ์)

ชุลีพร อุงสาย : การศึกษาเอนไซม์เซลลูเลสจากเชื้อรา (STUDY ON ENZYME CELLULASE FROM FUNGI) อ.ที่ปรึกษา ดร. จิราภรณ์ สุขุมวาณี. อ.ที่ปรึกษาร่วม รศ. สุหรั่ง สายศร, 132 หน้า. ISBN 974-581-045-2

เชื้อรา *Aspergillus* sp. ชนิด TISTR 3335 เป็นเชื้อราที่คัดเลือกจากเชื้อรา 30 สายพันธุ์ ซึ่งเก็บอยู่ในศูนย์เก็บรักษาและรวบรวมข้อมูลจุลินทรีย์กรุงเทพ (Bangkok MIRCEN) สามารถผลิตเอนไซม์เซลลูเลสในระดับขวดเขย่าได้ดี โดยจัดสภาพที่เหมาะสมต่อการผลิตเซลลูเลส ในอาหารเลี้ยงเชื้อชนิดยีสต์-มอลต์ที่ประกอบด้วย คาร์บอกซีเมทิลเซลลูโลสร้อยละ 2 เปปโตน ร้อยละ 3 เป็นแหล่งอาหารคาร์บอนและไนโตรเจน ตามลำดับ ความเป็นกรด-ด่างเริ่มต้นของ อาหารเลี้ยงเชื้อเท่ากับ 7 ความเร็วรอบของการเขย่าเท่ากับ 200 รอบ/นาที หลังจากการทำ ไตแอสซิส แล้วทำให้บริสุทธิ์โดย DEAE-Bio-Gel A คอลัมน์ไอออนเอ็กเชนจ์โครมาโทกราฟี Sephacryl-S 200 HR คอลัมน์เจลฟิลเตรชันโครมาโทกราฟี และ Mono Q HR คอลัมน์ ฟาสต์โปรตีนสควิดโครมาโทกราฟี ทำให้ความบริสุทธิ์เพิ่มขึ้น 1,3, 9.2 และ 71.8 เท่า ตามลำดับ เซลลูเลสที่ผลิตได้มีปริมาณโปรตีน 31 ไมโครกรัม/มิลลิลิตร ตรวจวัดโดยวิธีลาวรี (Lowry method) หลังจากทดสอบการเคลื่อนย้ายสู่ขั้วไฟฟ้าผ่านเจลชนิดโซเดียม ไดดีซิลซัลเฟต โพลีเอคริลเลไมด์ พบว่ามีน้ำหนักโมเลกุลเท่ากับ 55,000 คาลตัน สามารถทำการย่อยคาร์บอกซีเมทิลเซลลูโลสได้ดีที่ ความเป็นกรด-ด่างเท่ากับ 6 อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการทำงานคือ 50 องศาเซลเซียส สามารถทนต่อ อุณหภูมิระหว่าง 55-70 องศาเซลเซียส ได้นานถึง 15 นาที เซลลูเลสนี้จะมีประสิทธิภาพในการ ทำงานดีขึ้นโดย 2-เมอแคพโตเอทานอล แมกนีเซียมคลอไรด์ ไตรโธรอล และประสิทธิภาพ การทำงานจะลดลงโดยเมอคิวริกคลอไรด์ และกรทพารา-คลอโรเมอคิวริเบนโซอิก

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา อาหารเคมี
สาขาวิชา อาหารเคมี
ปีการศึกษา 2534

ลายมือชื่อนิสิต
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา :
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม
1



C275290 : MAJOR FOOD CHEMISTRY

KEY WORD : CELLULASE/CELLULASE PRODUCING FUNGI

CHULEEPORN CHOONGSAI : STUDY ON ENZYME CELLULASE FROM FUNGI .

THESIS ADVISOR : DR. JIRAPORN SUKHUMAVASI, THESIS CO-ADVISOR

ASSO.PROF. SURAI SAISORN, 132 pp. ISBN 974-581-045-2

Aspergillus sp. (TISTR 3335) was chosen from 30 fungal varieties which were preserved in Bangkok MIRCEN collection. TISTR 3335 was grown on YM broth medium in shaking flask, using various carbon and nitrogen substrates (carboxymethylcellulose, cellulose, KC floc, avicel as carbon sources and peptone, glycine, urea, ammonium sulfate, sodium nitrate as nitrogen sources). Crude cellulase were produced on carboxymethylcellulose 2%, peptone 3%. Using various condition for growth and best enzyme production found that optimal started pH was 7, shaking rate was 200 rpm. After dialysis crude cellulase was purified by DEAE Bio-Gel-A anion exchange chromatography, sephacryl S-200 HR gel filtration chromatography and Mono Q HR column for fast protein liquid chromatography. Purification fold increased from 1.3, 9.2, 71.8 in order. Protein determination was 31 micrograms/millilitre by lowry method. The molecular weights was 55,000 dalton analysed by sodium dodecyl sulfate polyacrylamide gel electrophoresis. The optimal catalysis condition for purified cellulase ranged from pH 5-9 and 55-90°, optimal pH was 6, optimal temperature was 50°C. A close relation of enzyme stability to their optimal pH range was observed. Purified cellulase was stable for 15 minute at 55-70°C. Purified enzyme required 2-mercaptoethanol, MgCl₂ and dithiothreitol for their catalytic activities, HgCl₂ and p-chloromercuribenzoic acid inhibited enzyme activity.

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาควิชา อาหารเคมี
 สาขาวิชา อาหารเคมี
 ปีการศึกษา 2534

ลายมือชื่อนิสิต *Chuleeporn Choongchai*
 ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา *จิวพร สุทธิธรรม*
 ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม *สุรวิภา ใจดี*

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้ได้สำเร็จลุล่วงไปได้ด้วยความช่วยเหลืออย่างดียิ่งของ
ดร. จิราภรณ์ สุขุมาวาสี อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ แห่งห้องปฏิบัติการการหมัก แผนกเทคโนโลยีชีวภาพ สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย ซึ่งท่านได้สละเวลาอันมีค่าในการฝึกสอน และให้คำแนะนำแนวทางแก้ไขปัญหาในทุกขั้นตอนการวิจัยให้สำเร็จลุล่วงมาโดยตลอด

ขอกราบขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ สุหร่าย สายศร อาจารย์ประจำภาควิชาอาหารเคมี คณะเกษตรศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่เป็นกำลังใจอันสำคัญของผู้ทำวิจัยให้ไม่ทอดยถ่ต่ออุปสรรคในการปฏิบัติงานและที่สำคัญอย่างยิ่งคือ ผู้ทำวิจัยยังซาบซึ้งในพระคุณของสถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย ในการเอื้อเฟื้อสถานที่ อุปกรณ์การวิจัย รวมทั้งขอขอบคุณผู้ร่วมงานทุกท่านในห้องปฏิบัติการการหมัก และ Bangkok MIRCEN ที่ให้ความช่วยเหลือ อำนวยความสะดวก แก่ผู้ทำวิจัยมาโดยตลอด

ขอกราบขอบพระคุณกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ทุกท่าน ซึ่งประกอบด้วย อาจารย์สุธีสุนทรธรรม รองศาสตราจารย์ ดร. วิมลมาศ ลิปิพันธ์ ดร. จิราภรณ์ สุขุมาวาสี และรองศาสตราจารย์ สุหร่าย สายศร ที่ได้สละเวลาในการตรวจสอบวิทยานิพนธ์และเสนอข้อแนะนำต่าง ๆ ให้ครบถ้วน

สุดท้าย ผู้ทำวิจัยใคร่ขอกราบขอบพระคุณบิดา-มารดา ซึ่งเป็นแรงผลักดันให้ผู้วิจัยสามารถผ่านพ้นอุปสรรคต่าง ๆ จนได้รับความสำเร็จโดยสมบูรณ์

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	จ
กิตติกรรมประกาศ	ฉ
สารบัญ	ช
สารบัญตาราง	ญ
สารบัญรูปภาพ	ฎ
คำอธิบายสัญลักษณ์	ฏ
บทที่ 1	
บทนำ	1
บทที่ 2	
วารสารปริทัศน์	3
เซลลูโลส	3
การย่อยสลายประกอบเซลลูโลส	7
การพัฒนาการผลิตเซลลูเลส	9
เซลลูเลส	14
การย่อยสลายเซลลูโลสด้วยเซลลูเลส	22
การทำงานของเอนโดกลูคาเนส	27
การวิเคราะห์หาปริมาณเซลลูเลส	29
เซลลูเลสทั้งระบบ	29
C ₁	32
เอนโดกลูคาเนส	32
เบต้า-กลูโคซิเดส	32
จุลินทรีย์ที่สามารถผลิตเซลลูเลส	33
รา	33
แบคทีเรีย	33
การแยกเอนไซม์ให้บริสุทธิ์โดยวิธีทางโครมาโทกราฟี	34
ไอออน-เอกเชนจ์ โครมาโทกราฟี	34

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
เจล พิลเตรชัน โครมาโทกราฟี	36
ฟอสต์ โปรตีน ลิควิด โครมาโทกราฟี	38
การเคลื่อนย้ายส่วไฟฟ้า	39
บทที่ 3	
สารเคมีและอุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง	45
สารเคมีและแหล่งที่มา	45
อุปกรณ์	49
บทที่ 4	
วิธีทำการทดลอง	50
วิธีเตรียมเอนไซม์	50
วิธีวิเคราะห์หาเซลลูเลส แอคทิวิตีโดยวิธี Dye release assay .	50
วิธีวิเคราะห์หาปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์โดยวิธีของ Somogyi และ	
Nelson	51
วิธีวิเคราะห์หา CMCase activity	52
วิธีทดลองหาสภาวะที่เหมาะสมต่อการผลิตเซลลูเลส	52
ค่าความเป็นกรด-ด่าง	52
อัตราการเขย่า	53
แหล่งอาหารคาร์บอนและไนโตรเจน	53
วิธีทำเอนไซม์ให้บริสุทธิ์โดยเทคนิค โครมาโทกราฟี	54
แอนไอออน-เอกเซนจ์ โครมาโทกราฟี	54
เจล-พิลเตรชัน โครมาโทกราฟี	55
ฟอสต์-โปรตีน-ลิควิด โครมาโทกราฟี	55
การเคลื่อนย้ายส่วไฟฟ้า	55
วิธีทดลองหาสภาวะที่เหมาะสมต่อการทำงานของเอนไซม์เซลลูเลส .	57
อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการทำปฏิกิริยา	57
ความคงตัวต่ออุณหภูมิ	58
ความเป็นกรด-ด่างที่เหมาะสมต่อการทำปฏิกิริยา	58
ความคงตัวต่อความเป็นกรด-ด่าง	58
ผลของสารเคมีต่อการทำงานของเอนไซม์	59
วิธีวิเคราะห์หาปริมาณ โปรตีน โดยวิธีของลาวรี	59

สารบัญ (ต่อ)

	หน้า
บทที่ 5	
ผลการทดลอง	61
บทที่ 6	
สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ	92
เอกสารอ้างอิง	101
ภาคผนวก 1	120
ประวัติผู้เขียน	132



ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
1	แสดงสูตรสารอาหารของห้องปฏิบัติการกองทัพอากาศสหรัฐอเมริกา สำหรับ <u>T. reesei</u>	11
2	ตารางแสดงเชื้อจุลินทรีย์ที่สามารถผลิตเซลลูเลส	24
3	แสดงความจำเพาะต่อสารตั้งต้นของเซลลูเลส	28
4	แสดงการวิเคราะห์หาปริมาณเซลลูเลสด้วยสารตั้งต้นที่เหมาะสม	31
5	แสดงชนิดของ electrophoresis จำแนกตามชนิดของตัวกลางค่าจุณ	41
6	แสดงความเข้มข้นของ acrylamide (% T) ที่ใช้ในการแยกสารที่มี น้ำหนักโมเลกุลต่าง ๆ กัน	43
7	แสดงปริมาณสารต่าง ๆ ที่ใช้ในการเตรียมเจล	44
8	แสดงการเตรียมสารละลายมาตรฐานโปรตีนอัลบูมินจากซีรัมของวัว ..	60
9	แสดงค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 595 นาโนเมตรต่อ % เซลลูลอส	61
10	แสดงค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 520 นาโนเมตรต่อปริมาณ น้ำตาลกลูโคส	63
11	แสดงการคัดเลือกเชื้อพันธุ์ที่สามารถผลิตเซลลูเลสได้ดีที่สุดจากเชื้อรา 30 สายพันธุ์	65

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่		หน้า
12	แสดงผลการทดลองหาค่าความเป็นกรด-ด่างที่เหมาะสมต่อการผลิต เซลลูเลส	67
13	แสดงผลการทดลองหาอัตราการใช้ยาที่เหมาะสมต่อการผลิตเซลลูเลส	68
14	แสดงผลการทดลองคัดเลือกแหล่งอาหารคาร์บอนที่เหมาะสมต่อการผลิต เซลลูเลส	69
15	แสดงผลการทดลองคัดเลือกแหล่งอาหารไนโตรเจนที่เหมาะสมต่อการ ผลิตเซลลูเลส	70
16	แสดงผลการแยกเอนไซม์ให้บริสุทธิ์	71
17	แสดงการทำให้บริสุทธิ์โดยวิธีแอนไอออน-เอกเซนจ์โครมาโทกราฟี ...	72
18	แสดงการทำให้บริสุทธิ์โดยวิธีเจลฟิลเตรชัน โครมาโทกราฟี	76
19	แสดงการทำให้บริสุทธิ์โดยวิธีฟอสต์-โปรตีน-ลิควิด-โครมาโทกราฟี ...	79
20	แสดงผลการทดลองหาอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการทำงานของเอนไซม์ ...	84
21	แสดงผลของอุณหภูมิต่อความคงตัวของเอนไซม์	86
22	แสดงผลการทดลองหาความเป็นกรด-ด่างที่เหมาะสมต่อการทำงานของ เอนไซม์	88
23	แสดงผลของความเป็นกรด-ด่างต่าง ๆ ต่อความคงตัวของเอนไซม์ ...	89
24	แสดงผลของสารเคมีต่อการทำงานของเอนไซม์	90

สารบัญรูป

รูปที่		หน้า
1	ลักษณะ โครงสร้าง เซลลูโลส	4
2	ลักษณะของ ไมโครไฟบริล	4
3	โครงสร้าง เซลลูโลส ที่พบในผนังเซลล์ของพืชทั่วไป	5
4	แสดงลำดับการทำปฏิกิริยาของ เอนไซม์ เซลลูเลส	15
5	แสดงกลไกการย่อยสลาย เซลลูโลส ด้วย เอนไซม์ เซลลูเลส	16
6	แสดงการควบคุมการสร้าง เซลลูเลส โดยเชื้อรา	21
7	แสดงวิธีการใช้ประโยชน์สารเหลือทิ้ง เซลลูโลส	25
8	แสดงการเปลี่ยนแปลงชีวสาร โดยวิธีทางชีววิทยา	26
9	แสดงความจำเพาะต่อสารตั้งต้นของ เอลโลโบโอไฮโดรเลส I, II	30
10	กราฟมาตรฐานสำหรับการหาปริมาณ เอนไซม์ โดยใช้เซลลูคลาสเป็น มาตรฐาน	62
11	กราฟมาตรฐานสำหรับการหาปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์ โดยใช้กลูโคสเป็น มาตรฐาน	64
12	กราฟแสดงการทำให้บริสุทธิ์ โดยวิธี แอนไอออน-เอกเซนจูโครมาโทกราฟี .	75
13	กราฟแสดงการทำให้บริสุทธิ์ โดยวิธี เจลฟิลเตรชัน โครมาโทกราฟี	78

สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่		หน้า
14	กราฟแสดงการทำให้บริสุทธิ์โดยวิธีฟลอสต์ โปรตีน-ลิวิด-โครมาโทกราฟี .	82
15	กราฟแสดงการทำให้บริสุทธิ์จากเครื่องฟลอสต์-โปรตีน-ลิวิด-โครมาโทกราฟี	83
16	กราฟแสดงอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการทำงานของเอนไซม์	85
17	กราฟแสดงความเป็นกรด-ด่างที่เหมาะสมต่อการทำงานของเอนไซม์	87
18	รูปแสดงการเคลื่อนย้ายส่วไฟฟ้า (SDS-PAGE)	91
19	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของเอนไซม์ในรูปของอนุพล [HE ⁻] กับค่าความเป็นกรด-ด่าง	97

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

คำอธิบายสัญลักษณ์

$\%$	=	เปอร์เซ็นต์
$^{\circ}\text{C}$	=	องศาเซลเซียส
pKa	=	ค่าสัมประสิทธิ์การแตกตัว
v_{u}	=	ปริมาตรที่ใช้ในการล้างดูดซับสารที่ต้องการออกจากคอลัมน์
v_{c}	=	ปริมาตรของคอลัมน์
v_{o}	=	ปริมาตรของคอลัมน์ส่วนที่เหลือหลังจากใส่ตัวดูดซับ
K_{av}	=	ค่าสัมประสิทธิ์ที่แสดงความสามารถในการแยกสาร
M.wt.	=	น้ำหนักโมเลกุล
KD	=	กิโลดัลตัน
$\%T$	=	ค่าความเข้มข้นของเจลที่ใช้ทำตัวกลางค่าจุนในการเคลื่อนย้ายสู่หัว ไฟฟ้า
$\textcircled{\text{R}}$	=	เครื่องหมายการค้า
M	=	โมลาร์
μ	=	อัตราการเจริญจำเพาะของเชื้อ
e	=	พลังงานการกระตุ้นของอาเรเนียส
T	=	อุณหภูมิองศาเคลวิน
R	=	ค่าคงที่ของก๊าซ = 8.31 จูล/โมล/กิโลกรัม
e_{o}	=	ความเข้มข้นรวมของไอออนที่ปรากฏในสารละลาย
h	=	ความเข้มข้นของไฮโดรเจนไอออน
α	=	แอลฟา
β	=	เบต้า
K_{m}	=	ค่าคงที่ของไมเซลลิส
K_{o}	=	ค่าคงที่ของการคะตะไลต์
a	=	ความเข้มข้นของสารตั้งต้น
K_{a}	=	$K_{\text{o}}/K_{\text{m}}$