

สำนักงานพัฒนาเทคโนโลยีพระจอมเกล้าลาดกระบัง

การผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสจากน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่น โดยใช้ *Acetobacter xylinum*
TISTR 976 ในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า



เลขหมู่.....
เลขทะเบียน..... 61887
วัน,เดือน,ปี. 24 ก.ค. 2549

b.....
i.....

โครงการพิเศษนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรวิทยาศาสตรบัณฑิต
ภาควิชาชีววิทยาประยุกต์
คณะวิทยาศาสตร์
สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง

ปีการศึกษา 2547

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

Production of Bacterial Cellulose from Soybean Whey by *Acetobacter xylinum*
TISTR 976 under Static Culture and Agitated Culture



A Special Project Submitted in Partial Fulfillment of the Requirement for the Degree
of Bachelor of Science
Department of Applied Biology
Faculty of Science
King Mongkut's Institute of Technology Ladkrabang

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

โครงการพิเศษเรื่อง การผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสจากน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่น โดยใช้ *Acetobacter xylinum* TISTR 976 ในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

นักศึกษา นางสาว กล่องเพชร เลวานากิจกุล
นางสาว วลัยลักษณ์ จันทรสกุลทิพย์
นาย เอกจิต ร่มพฤษ์

ภาควิชา ชีววิทยาประยุกต์

สาขาวิชา เทคโนโลยีชีวภาพ

อาจารย์ที่ปรึกษา รศ. ดวงใจ โอชัยกุล

ภาควิชาชีววิทยาประยุกต์ คณะวิทยาศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง อนุมัติให้โครงการพิเศษนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรวิทยาศาสตรบัณฑิต

คณะกรรมการตรวจสอบ	ลายมือชื่อ
ประธานกรรมการ รศ.ดร.นวลพรรณ ณ ระนอง	
กรรมการ รศ.ดวงใจ โอชัยกุล	
กรรมการ ผศ.ลินจง สุขลำภู	


(รศ.ดร.นวลพรรณ ณ ระนอง)
หัวหน้าภาควิชาชีววิทยาประยุกต์

ลิขสิทธิ์ของภาควิชาชีววิทยาประยุกต์ คณะวิทยาศาสตร์
สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

หัวข้อโครงการพิเศษ	การผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสจากน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่น โดยใช้ <i>Acetobacter xylinum</i> TISTR 976 ในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า	
นักศึกษา	นางสาว กล่องเพชร	เลวานากิจกุล
	นางสาว วลัยลักษณ์	จันทร์สกุลทิพย์
	นาย เอกจิต	ร่มพฤษ
ภาควิชา	ชีววิทยาประยุกต์	
สาขา	เทคโนโลยีชีวภาพ	
ปีการศึกษา	2547	
อาจารย์ที่ปรึกษา	รศ. ดวงใจ	โอชัยกุล

บทคัดย่อ

การผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียโดยเชื้อ *Acetobacter xylinum* TISTR 976 จากน้ำทิ้งที่ได้จากการผลิตเต้าหู้ภายใต้สภาวะนิ่งและสภาวะเขย่าเป็นเวลา 7 วัน พบว่าสภาวะที่เหมาะสมจากการเลี้ยงเชื้อในสภาวะนิ่ง การใช้น้ำตาลฟรุกโตส เปปโตน และกรดซิตริก (เป็นแหล่งคาร์บอน ไนโตรเจน และแร่ธาตุ ตามลำดับ) ทำให้ได้ปริมาณเซลลูโลสสูงสุด 14.13 กรัมต่อลิตร ขณะที่การเลี้ยงเชื้อในสภาวะเขย่า การใช้น้ำตาลแมนนิทอล ยีสต์สกัด และแมกนีเซียมซัลเฟต (เป็นแหล่งคาร์บอน ไนโตรเจน และแร่ธาตุ ตามลำดับ) ทำให้ได้ปริมาณเซลลูโลสสูงสุด 5.26 กรัมต่อลิตร

Special Project Title	Production of Bacterial Cellulose from Soybean Whey by <i>Acetobacter xylinum</i> TISTR 976 under static culture and agitated culture	
Name	Miss Klongpech	Laowanakitkul
	Miss Valailuck	Junsakulthip
	Mr. Ekajit	Rompruek
Department	Applied Biology	
Program	Biotechnology	
Academic Year	2004	
Special Project Advisor	Assoc. Prof. Duangjai	Ochaikul

ABSTRACT

Production of bacterial cellulose by *Acetobacter xylinum* TISTR 976 in soybean whey which byproduct of soybean protein under static culture and agitate culture for 7 days. The result showed that fructose, peptone and citric acid (carbon source, nitrogen source and minerals, respectively) were suitable for the production of cellulose in static culture. *A. xylinum* TISTR 976 produced yield of cellulose was 14.13 g/l whereas in agitate culture, manitol, yeast extract and magnesium sulfate (carbon source, nitrogen source and minerals, respectively) were optimized for production of cellulose. The yield of cellulose was 5.26 g/l.

กิตติกรรมประกาศ

ขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ดวงใจ โอชัยกุล ที่กรุณาให้ความรู้ ให้คำแนะนำต่างๆ และให้คำปรึกษาในทุกๆด้าน จนโครงการพิเศษฉบับนี้เสร็จสมบูรณ์ ข้าพเจ้ารู้สึกซาบซึ้งใจมากที่สุดที่ อาจารย์ให้ความกรุณาช่วยเหลือในทุกๆด้านและอาจารย์เป็นแบบอย่างที่ดีของข้าพเจ้า

ขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร.นवलพรรณ ณ ระนอง ประธานกรรมการสอบ
โครงการพิเศษ

ขอขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดินจง สุขล้ำภู กรรมการสอบโครงการพิเศษ

ขอขอบพระคุณอาจารย์ทุกท่านในภาควิชาชีววิทยาประยุกต์ที่ให้คำปรึกษา ให้วิชาความรู้
ตลอดเวลาที่ผ่านไป

ขอขอบพระคุณนักวิทยทุกท่านที่ให้การช่วยเหลือในการทำโครงการพิเศษเป็นอย่างดี

ขอขอบพระคุณคุณพ่อ คุณแม่ ที่ให้ความรัก ความเข้าใจ ดูแลสั่งสอน ข้าพเจ้าไม่อาจ
มาถึง วันนี้นหากขาดพระคุณของท่าน

ขอขอบคุณเพื่อนๆที่น่ารักทุกคนที่เป็นเพื่อนที่ดีตลอดมา

กล่อมเพชร

เลาวนากิจกุล

วลัยลักษณ์

จันทร์สกุลทิพย์

เอกจิต

ร่มพฤษ์

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	ก
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	ข
กิตติกรรมประกาศ	ค
สารบัญ	ง
สารบัญตาราง	ฉ
สารบัญภาพ	ช
บทที่ 1 บทนำ	
1.1 ความเป็นมาและความสำคัญ	1
1.2 วัตถุประสงค์	2
1.3 ขอบเขตการทดลอง	2
1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	2
บทที่ 2 บทตรวจเอกสาร	
2.1 กระบวนการผลิตเต้าหู้	6
2.2 เชลลูโลส	7
2.3 แบคทีเรียเชลลูโลส	13
2.4 แหล่งที่มาของเชื้อแบคทีเรียเชลลูโลส	14
2.5 คุณสมบัติทั่วไปของเชื้อ <i>Acetobacter</i>	14
2.6 คุณสมบัติที่ใช้ในการแยกเชื้อ <i>Acetobacter</i>	15
2.7 ลักษณะทางกายภาพและการเจริญเติบโตของเชื้อ <i>Acetobacter</i>	16
2.8 การสังเคราะห์เชลลูโลสจากแบคทีเรียเชลลูโลส	17
2.9 กระบวนการผลิตแบคทีเรียเชลลูโลสโดยเชื้อ <i>A. xylinum</i>	20
2.10 ปัจจัยที่เกี่ยวข้องกับการเจริญของเชื้อแบคทีเรียเชลลูโลส	22
2.11 การเพาะเลี้ยงแบคทีเรียผลิตเชลลูโลสในอาหารเลี้ยงเชื้อ	29
2.12 ประโยชน์ของเชลลูโลสและการนำไปใช้	30
2.13 วิธีการทำให้เป็นเชลลูโลสบริสุทธิ์	32

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

บทที่ 3 อุปกรณ์และวิธีการทดลอง	
3.1 อุปกรณ์และสารเคมี	34
3.2 ศึกษาองค์ประกอบของน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้	36
3.3 ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลล์ูโลสของเชื้อ A.xylinum TISTR 976 ในน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้ทั้งในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า	36
3.3.1 การเตรียมหัวเชื้อ	36
3.3.2 ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลล์ูโลสจากแบคทีเรีย ในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า	36
3.4 การเก็บตัวอย่างและวิเคราะห์ผลผลิตเซลล์ูโลส	38
3.5 เปรียบเทียบปริมาณเซลล์ูโลสที่ได้จากการเลี้ยงในสภาวะเหมาะสมของ สภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า	38
บทที่ 4 ผลการทดลอง	
4.1 ศึกษาองค์ประกอบของน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่น	39
4.2 ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลล์ูโลสจากแบคทีเรีย ในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า	39
4.3 เปรียบเทียบปริมาณเซลล์ูโลสที่ได้จากการเลี้ยงในสภาวะที่เหมาะสมของ สภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า	44
บทที่ 5 สรุปผลการทดลอง	
5.1 ศึกษาองค์ประกอบของน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่น	47
5.2 ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลล์ูโลสจากแบคทีเรีย	47
5.3 เปรียบเทียบปริมาณเซลล์ูโลสที่ได้จากการเลี้ยงในสภาวะที่เหมาะสมของ สภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า	48
ข้อเสนอแนะ	48
เอกสารอ้างอิง	50
ภาคผนวก	
ภาคผนวก ก. อาหารเลี้ยงเชื้อและวิธีการเตรียม	52
ภาคผนวก ข. การวิเคราะห์องค์ประกอบของน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้	53
ภาคผนวก ค. การวิเคราะห์หาผลผลิตของเซลล์ูโลส	56
ภาคผนวก ง. การวิเคราะห์ค่าทางสถิติ	57

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญตาราง

	หน้า	
ตารางที่ 1	ผลการวิเคราะห์ส่วนประกอบของวุ้นน้ำมะพร้าว	5
ตารางที่ 2	แสดงคุณสมบัติในการจัดจำแนกชนิดของแบคทีเรียเซลลูโลส	16
ตารางที่ 3	แหล่งคาร์บอนที่เชื้อ <i>A.xylinum</i> ใช้ในการผลิตเซลลูโลส	24
ตารางที่ 4	สภาวะที่เหมาะสมในการสร้างเซลลูโลสจากน้ำตาลแมนนิทอล โดย <i>A.xylinum</i> KU-1	25
ตารางที่ 5	แสดงผลผลิตสูงจากน้ำตาลแมนนิทอล โดย <i>A.xylinum</i> KU-1	25
ตารางที่ 6	ผลของโคกซ์บัสเตรทต่างๆที่มีต่อการผลิตเซลลูโลสโดย <i>Acetobacter</i> sp.V6	28
ตารางที่ 7	ผลของแหล่งคาร์บอนต่อการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่ง และสภาวะเขย่า	40
ตารางที่ 8	ผลของแหล่งไนโตรเจนต่อการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่ง และสภาวะเขย่า	41
ตารางที่ 9	ผลของแร่ธาตุต่อการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า	43
ตารางที่ 10	ผลการเปรียบเทียบปริมาณเซลลูโลสที่ได้จากการเลี้ยงในสภาวะที่เหมาะสม ทั้งในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า เป็นเวลา 7 วัน	45

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญภาพ

	หน้า
ภาพที่ 1 ขั้นตอนการผลิตเต้าหู้	7
ภาพที่ 2 แสดงโครงสร้างและการจัดเรียงโมเลกุลของเซลลูโลส	9
ภาพที่ 3 แสดงการเชื่อมโยงโมเลกุลด้วยพันธะไฮโดรเจน	10
ภาพที่ 4 แสดงการจัดเรียงตัวโครงสร้างของเซลลูโลส	10
ภาพที่ 5 เปรียบเทียบเซลลูโลสที่ได้จากแบคทีเรียและพืช	12
ภาพที่ 6 แสดงรูปร่างลักษณะของเชื้อ <i>A. xylinum</i>	15
ภาพที่ 7 แสดงวงจรการสร้างเซลลูโลสจากแบคทีเรีย <i>Acetobacter xylinum</i>	18
ภาพที่ 8 วิธีสังเคราะห์เซลลูโลสจาก <i>Acetobacter xylinum</i>	19
ภาพที่ 9 โครงสร้างของ Cellulose Synthase (<i>bcs</i>) Operon	20
ภาพที่ 10 แสดงรูปร่างของ <i>A. xylinum</i> BPR2001 และเซลลูโลสที่สร้างขึ้นโดย กล้องอิเล็กตรอนแบบส่องกราด (a) และ (b) แสดงแบบจำลองในการ สร้างเซลลูโลส	29
ภาพที่ 11 โครงสร้างของเซลลูโลสที่ผ่านการล้างด้วยด่าง	33
ภาพที่ 12 ผลแหล่งคาร์บอนต่อการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่ง และสภาวะเขย่า	40
ภาพที่ 13 ผลแหล่งไนโตรเจน ต่อการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่ง และสภาวะเขย่า	42
ภาพที่ 14 ผลแร่ธาตุต่อการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า	44
ภาพที่ 15 ผลเปรียบเทียบของการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า	45
ภาพที่ 16 รูปแสดงเซลลูโลสที่ผลิตจากเชื้อแบคทีเรีย <i>A. xylinum</i> TISTR 976 ในสภาวะเขย่า	46

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

บทที่ 1

บทนำ

1.1 ความเป็นมาและความสำคัญ

น้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้ (Soybean whey) มีสารอาหารที่เป็นประโยชน์ต่อการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ โดยประกอบด้วยองค์ประกอบต่างๆ ดังนี้ ปริมาณของแข็งร้อยละ 5 น้ำตาล (saccharide) ร้อยละ 0.97 โปรตีนร้อยละ 0.32 ค่าความเป็นกรด-ด่าง 4.5 ซึ่งเหมาะสมสำหรับเป็นอาหารของจุลินทรีย์

ในการผลิตเต้าหู้ 1 ตัน จะมีปริมาณน้ำทิ้ง 10 ตัน จึงมีความสนใจในการนำน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้มาเป็นอาหารในการเลี้ยงเชื้อจุลินทรีย์เพื่อผลิตเซลลูโลส โดยเลี้ยงในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่าเปรียบเทียบกัน ซึ่งนอกจากจะสามารถผลิตเซลลูโลสได้แล้วยังเป็นการช่วยลดปัญหาด้านสิ่งแวดล้อมอีกด้วย

เซลลูโลสสามารถผลิตได้จากเชื้อแบคทีเรีย *Acetobacter xylinum* ซึ่งจะผลิตเซลลูโลสและส่งออกมานอกเซลล์ โดยเป็นพอลิเมอร์ของน้ำตาลกลูโคสที่เชื่อมต่อกันด้วยพันธะเบต้า 1-4 กลูโคซิดิก (β -1,4 glucosidic bond) และจะอยู่รวมกันเป็นกลุ่ม มีลักษณะคล้ายแผ่นวุ้นสีขาว เรียกว่า เจลาตินัสเมมเบรน (gelatinous membrane) หรือ เพลลิเคิล (pellicle) หรือแบคทีเรียเซลลูโลส (bacterial cellulose) ลอยอยู่บนผิวหน้าของอาหาร แบคทีเรียเซลลูโลสที่ได้มีคุณสมบัติชอบน้ำ โปร่งใส ย้อมสีติดได้ดี มีความยืดหยุ่นสูง ย่อยสลายได้ตามธรรมชาติ สามารถนำไปใช้ได้ดีในอุตสาหกรรมต่างๆ เช่น เพิ่มความหนาให้กับอาหาร เป็นอาหารเพื่อสุขภาพ ส่วนประกอบของลำโพง และเวชภัณฑ์เพื่อปกป้องผิวหนังที่หมักก่อนการปลูกผิวหนังใหม่

1.2 วัตถุประสงค์

1. ศึกษาองค์ประกอบของน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้ เช่น ปริมาณโปรตีน น้ำตาล ความเป็นกรด-ด่าง
2. ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียโดยเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ในน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้ทั้งในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า เช่น แหล่งคาร์บอน แหล่งไนโตรเจน และเกลือแร่บางชนิด
3. ศึกษาการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะที่เหมาะสมที่ได้จากการศึกษาข้อ 2 เปรียบเทียบผลผลิตของเซลลูโลสจากการเลี้ยงเชื้อในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

1.3 ขอบเขตการทดลอง

ศึกษาองค์ประกอบของน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้ เช่น ปริมาณโปรตีน น้ำตาล และค่าความเป็นกรด-ด่าง จากนั้นนำน้ำทิ้งมาเลี้ยงเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 เพื่อผลิตเซลลูโลส และศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลลูโลสจากเชื้อนี้ทั้งในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า เช่น แหล่งคาร์บอน แหล่งไนโตรเจน และแร่ธาตุบางชนิด เมื่อได้สภาวะที่เหมาะสมทั้งในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่าแล้วก็เลี้ยงในสภาวะที่ได้จากการศึกษาในขั้นต้น เปรียบเทียบผลผลิตเซลลูโลสที่ได้จากการเลี้ยงเชื้อในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

สามารถนำน้ำทิ้งจากการเต้าหู้มาผลิตเซลลูโลสได้ ซึ่งเซลลูโลสที่ได้จากแบคทีเรียนี้ นิยมนำมาใช้ผลิตเป็นผลิตภัณฑ์ต่างๆได้มากมาย เช่น นำมาประกอบอาหารชนิดต่างๆ ผลิตภัณฑ์เป็นวัสดุในการดูดซับบาดแผล ซึ่งต้องมีการศึกษาต่อไป นอกจากนี้ยังสามารถช่วยลดปัญหาด้านสิ่งแวดล้อมได้อีกทางหนึ่ง

บทที่ 2

ทฤษฎีและหลักการ

น้ำทิ้งจากการอัดให้เป็นก้อนของการผลิตเต้าหู้ จะมีสารอาหารซึ่งจุลินทรีย์สามารถนำไปใช้ได้ปริมาณมาก ถ้าปล่อยลงสู่แหล่งน้ำ จะก่อให้เกิดมลพิษทางน้ำได้ การนำไปใช้ประโยชน์โดยผลิตเป็นวุ้นมะพร้าว ด้วยเชื้อ *Acetobacter xylinum*

วุ้นมะพร้าวมีชื่อเรียกหลายอย่างเช่น วุ้นสวรรค์ วุ้นน้ำส้ม หรือเห็ดรัสเซีย หากผลิตจากน้ำมะพร้าว ภาษาฟิลิปปินส์เรียกว่า “Nata de coco” (สมคิด, 2531) แต่หากผลิตจากสับปะรดเรียกว่า “Nata de pina” และถ้าเป็นน้ำทิ้งจากโรงงานเต้าหู้เรียกว่า “Nata de soya” โดยคำว่า Nata เป็นคำในภาษาสเปน ที่ถ่ายทอดมาจากคำในภาษาละตินคือ Natare ซึ่งหมายถึง ลักษณะที่ลอยได้ (อัจฉรา, 2536) ส่วนใน Encyclopeda Universal Illustrada ได้ให้ความหมายของ nata ว่า เป็นวัตถุหนาจากบางส่วนของของเหลวโดยจะลอยอยู่บนเนื้อของเหลวนั้น ดังนั้นจึงนำคำว่า nata มาใช้เรียกแผ่นของวุ้นที่เกาะอยู่บริเวณผิวหน้าของสารละลายที่มีน้ำตาล โดยเฉพาะน้ำตาลทรายหรือน้ำตาลอ้อย (อัจฉรา, 2536) ต่อมาได้มีการให้ความหมายของ nata ในอีกแง่หนึ่งคือ เป็นเนื้อเยื่อของตัวเซลล์และสายของโมเลกุลน้ำตาล ลักษณะเป็นแผ่นหนามีสีขาวหรือครีมไม่ละลายน้ำเป็นแผ่นวุ้นที่เซลล์ *Acetobacter xylinum* สร้างขึ้นที่ผิวหน้าของอาหารเลี้ยงเชื้อที่ประกอบด้วยกรด น้ำตาล เอทิลแอลกอฮอล์และสารอาหารอื่นๆ ลักษณะของวุ้นมะพร้าวคล้ายวุ้นที่ทำขนมแต่เหนียวกว่ามีลักษณะทางกายภาพและองค์ประกอบทางเคมีแตกต่างกัน โดยวุ้นธรรมชาติประกอบด้วยน้ำตาลกาแล็กโตส และ 3,6-anhydrogalactose ต่อกันด้วยพันธะ $\beta(1-4)$ หลอมเหลวที่อุณหภูมิ 85 องศาเซลเซียสและแข็งตัวที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส (ทิพรัตน์, 2535) แต่วุ้นมะพร้าวมีองค์ประกอบเป็นพวกเซลลูโลส (cellulose) ซึ่งประกอบด้วยน้ำตาลกลูโคสเป็นส่วนใหญ่ ต่อกันด้วยพันธะ $\beta(1-4)$ มีคุณสมบัติทางเคมีอื่นๆ เหมือนเซลลูโลสที่ได้จากฝ้าย เช่นเมื่อต้มที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส ก็ไม่สามารถละลายน้ำได้

จากการศึกษาการเจริญของวุ้นในน้ำมะพร้าวและในน้ำผลไม้พบว่าเซลลูโลสสามารถดูดซับน้ำได้ประมาณร้อยละ 90 จากลักษณะทางกายภาพของวุ้นวุ้นสดและจากรายงานที่เกี่ยวข้องกับจุลินทรีย์ที่ผลิตวุ้นมะพร้าว นำไปสู่การศึกษาเซลลูโลสทางด้านเคมี เช่น ความสามารถในการละลายและการทดสอบทางด้าน X-ray spectrometer และ Infrared spectrometer ซึ่งผลการทดสอบทั้งหมดนี้สามารถยืนยันได้ว่าส่วนที่เป็นของแข็งของวุ้น คือ เซลลูโลส (อัจฉรา, 2536)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การทดสอบทางเคมีโดยทั่วไปและทางกายภาพในเชิงคุณภาพ พบว่าวุ้นมะพร้าว นี้คือ เซลลูโลสตามธรรมชาตินั่นเอง ทั้งนี้เพราะเซลลูโลสสามารถทำปฏิกิริยากับกรดซัลฟูริกและ สารละลายไอโอดีนได้ สามารถละลายได้ในตัวทำละลายเซลลูโลส กรด และ เอนไซม์สามารถย่อย สลายได้ผลิตภัณฑ์สุดท้ายเป็นน้ำตาลกลูโคส (อัจฉรา, 2536)

การผลิตวุ้นน้ำมะพร้าว พบว่าน้ำมะพร้าวที่ใช้เป็นวัตถุดิบเริ่มต้นจะต้องเป็นน้ำมะพร้าว แก่ที่สุดและใหม่ มีไขมันน้อยในปริมาณร้อยละ 10-20 (โดยปริมาตร) ปรับสภาวะให้มีค่าความ เป็นกรด 4-5 โดยใช้กรด อะซิติก และมีปริมาณออกซิเจนเพียงพอ มีการเติมน้ำตาล และ สารประกอบไนโตรเจน โดยน้ำตาล ได้แก่ กาแลคโตส เดกซ์โตรส แลคโตส และมอลโตส ใส่ใน ปริมาณร้อยละ 5-8 น้ำหนักต่อปริมาตร เพื่อเป็นแหล่งของคาร์บอนให้เชื้อใช้ในการเจริญเติบโต ส่วนสารประกอบไนโตรเจน ได้แก่ แอมโมเนียมไดไฮโดรเจนฟอสเฟต แอมโมเนียมซัลเฟต ใส่ใน ปริมาณร้อยละ 0.5-0.6 น้ำหนักต่อปริมาตร เพื่อเร่งให้เชื้อผลิตแผ่นวุ้นเซลลูโลสได้หนาใน ระยะเวลาอันสั้น ถ้าใส่ในปริมาณมากจะทำให้ผลผลิตลดลง

ปริมาณเซลลูโลสในวุ้นน้ำมะพร้าวเพิ่มขึ้นเมื่อเวลาการหมักเพิ่มขึ้น แต่จะเริ่มคงที่เมื่อ เวลาในการหมัก 10 วัน โดยมีปริมาณเซลลูโลสในแผ่นวุ้นเซลลูโลส เป็นร้อยละ 0.7 โดยน้ำหนัก และความหนาของแผ่นวุ้นเซลลูโลสเป็น 10 มิลลิเมตร

ส่วนประกอบของวุ้นน้ำมะพร้าว จากการศึกษาถึงส่วนประกอบของวุ้นน้ำมะพร้าวจาก เชื้อ *A.xylinum* (ตารางที่1) พบว่าสารประกอบส่วนใหญ่เป็นพวกคาร์โบไฮเดรต และเมื่อนำมา วิเคราะห์ถึงชนิดของคาร์โบไฮเดรตพบว่าเป็นเซลลูโลส คิดเป็นองค์ประกอบร้อยละ 95-97 ของ ของแข็งทั้งหมด เซลลูโลสในวุ้นน้ำมะพร้าวมีโครงสร้างแบบเดียวกับเซลลูโลสในพืชแต่เส้นใยจะมี ขนาดเล็ก ละเอียด (Microfibril) ไม่มีลิกนิน เฮมิเซลลูโลส และเพคตินปะปนทำให้สามารถแยก เซลลูโลสบริสุทธิ์ออกจากวุ้นน้ำมะพร้าวได้ง่าย

ตารางที่ 1 ผลการวิเคราะห์ส่วนประกอบของวุ้นน้ำมะพร้าว

ผลการวิเคราะห์โดย				
	Araceli	วิทยาศาสตร์บริการ	กองเกษตรเคมี	
น้ำ	67.7	94.4	94.6	เปอร์เซ็นต์
ไขมัน	0.2	0.05	0.06	"
ไฟเบอร์	-	1.10	1.15	"
โปรตีน	nil	0.68	0.84	"
เถ้า	-	0.77	0.10	"
คาร์โบไฮเดรต	-	3.00	3.20	มิลลิกรัม/100กรัม
แคลเซียม	12	3.45	5.20	"
เหล็ก	5	0.02	-	"
ฟอสฟอรัส	2	22.0	5.70	"
วิตามินบี 1	Trace	0.01	-	"
วิตามินบี 2	0.01	0.02	-	"
ไนอาซีน	-	0.22	0.22	"

ที่มา : (สมคิด , 2529, 2530)

คุณค่าทางโภชนาการของวุ้นน้ำมะพร้าวจะเพิ่มมากขึ้น เมื่อทำการยี้ดอายุด้วยวิตามิน และเกลือแร่บางชนิด : (มิลลิกรัม / 100 กรัม) ไนอะซิน 7.522 ไรโบฟลาวิน 0.3682 ไทอะมิน 0.6443 กรดแอสคอร์บิก 27.67 แคลเซียม 62.86 ฟอสฟอรัส 9.14 สารอาหารที่ช่วยยี้ดอายุนี้จะทำให้สามารถเก็บวุ้นนี้ได้ที่อุณหภูมิห้องหรืออุณหภูมิตู้เย็น (เข็ดชั้ย และคณะ 2535)

คุณลักษณะที่ดีของวุ้นน้ำมะพร้าวจะต้องมีคุณสมบัติดังต่อไปนี้ คือ

1. วุ้นจะต้องมีสีขาว หรือสีครีม
2. แผ่นเนื้อหนา เหนียว และนุ่ม ไม่มีเส้นใย หรือมีเพียงเล็กน้อย

การที่จะได้วุ้นที่มีประสิทธิภาพที่ดีดังกล่าว จะต้องมีการควบคุมปัจจัยที่มีผลต่อการเจริญเติบโตของแบคทีเรียชนิดนี้

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

2.1 กระบวนการผลิตเต้าหู้

การผลิตเต้าหู้ในประเทศไทยมีปริมาณสูงขึ้นทุกปี เนื่องจากคนไทยนิยมบริโภคเต้าหู้กันมาก ไม่ว่าจะเป็นกลุ่มคนมีรายได้ต่ำหรือรายได้สูง ทั้งนี้เพราะเต้าหู้เป็นอาหารที่มีคุณค่าทางโภชนาการ ราคาถูก และสามารถนำไปประกอบอาหารได้หลายรูปแบบ ปัจจุบันมีโรงงานผลิตเต้าหู้มากมายในบ้านเรา แต่ยังคงเป็นอุตสาหกรรมขนาดเล็ก

ขั้นตอนการผลิตเต้าหู้จะคล้ายการผลิตน้ำมันถั่วเหลือง ขั้นตอนการผลิตมีดังนี้คือ คัดเลือกถั่วเหลืองที่มีคุณภาพ โดยเลือกถั่วที่ใหม่มาแช่ในน้ำที่มีอุณหภูมิต่ำกว่าอุณหภูมิห้องเล็กน้อยประมาณ 20-22 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 16 ชั่วโมง หรือค้างหนึ่งคืน จะส่งผลให้ถั่วเหลืองมีลักษณะนิ่มตัวดีและน้ำหนักจะเพิ่มขึ้น จากนั้นนำมาบดโดยผสมกับน้ำในอัตราที่เหมาะสม กล่าวคือ ถ้าใส่น้ำมากทำให้ได้โปรตีนในช่วงสกัดน้อยลง และเป็นผลให้เต้าหู้มีเนื้อหยาบ อัตราส่วนของถั่วต่อน้ำที่พอเหมาะ คือ น้ำต่อถั่วเท่ากับ 10 : 1 หรือ น้ำ 1 ลิตรต่อถั่วเหลือง 1 ชีด (ถั่วเมล็ดแห้ง) นำมากรองเอากากถั่วเหลืองออก จะได้น้ำเต้าหู้ออกมา จากนั้นใส่สารตกตะกอน เช่น Calcium Sulfate ($\text{CaSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$), Magnesium Sulfate (MgSO_4), Glucono Delta Lactone (GDL) เป็นต้น ซึ่งในกระบวนการผลิตช่วงนี้จะมีน้ำเหลือทิ้งจากการอัดให้เป็นก้อนเต้าหู้ นำไปบรจจุหีบห่อและปิดผนึก หลังจากได้บรรจุเต้าหู้ใส่หีบห่อแล้ว จะนำเต้าหู้ที่ได้ไปต้มในน้ำที่อุณหภูมิประมาณ 90 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 40-60 นาที และทำให้เย็น ส่งขายตามท้องตลาด กรรมวิธีผลิตเต้าหู้ (แสดงไว้ในภาพที่ 1)



2.2 เชลลูโลส

เชลลูโลสเป็นสารประกอบหลักที่สำคัญของผนังเซลล์นอกเหนือจากเฮมิเชลลูโลส เพคติน และลิกนิน พบได้ในสิ่งมีชีวิตทั่วไปโดยเฉพาะในเซลล์พืชต่างๆและมีปริมาณที่แตกต่างกันตามชนิด อายุ และส่วนต่างๆกันของพืช พบมากในผัก ผลไม้ ธัญพืช (วิภาและคณะ 2541) ไม้เนื้ออ่อนหรือไม้ใบยาว เช่น สน 2 ใบ สน 3 ใบ ไม้เนื้อแข็ง หรือไม้ไผ่สั้น เช่น สนยูคาลิปตัส ซึ่งในต่างประเทศจะใช้เป็นวัตถุดิบในการผลิตเชลลูโลสคุณภาพสูงและพืชที่ไม่ใช่ไม้ เช่น ฝ้าย ปอ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

นอกจากนี้ อะมีบา ราเมือก สาหร่ายทะเล และเชื้อ *Acetobacter* ก็สามารถผลิตเซลลูโลสจำนวนมากได้เช่นกัน นอกจากนี้ยังพบว่าวัสดุที่เหลือทิ้งจากการเกษตร เช่น หญ้า ฟางข้าว กากอ้อย สามารถนำมาใช้เป็นวัตถุดิบในการผลิตเซลลูโลสได้ (กองวิจัย, 2531)

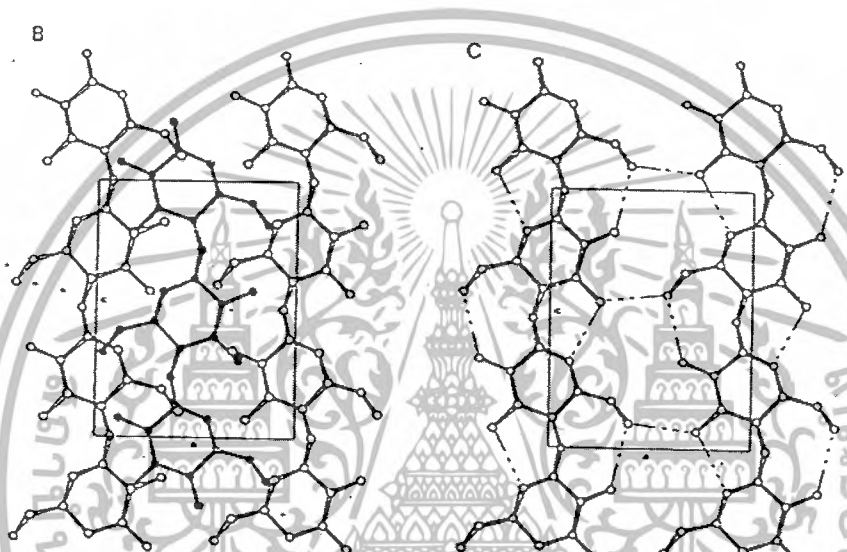
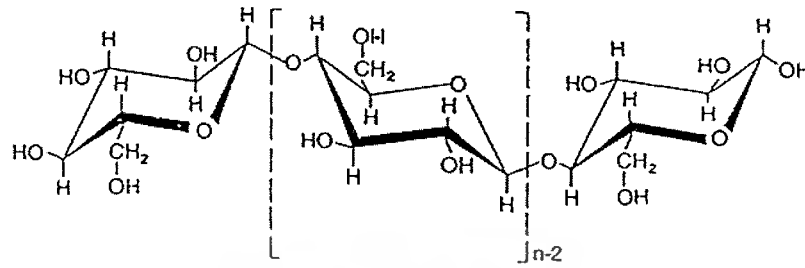
เซลลูโลสเป็นพอลิแซ็กคาไรด์ชนิดหนึ่งที่ประกอบด้วย D-glucose หลายๆหน่วย ตั้งแต่ 15 ถึง 40,000 หน่วยมาต่อกันด้วยพันธะ β -1,4 glucosidic bond เป็นพอลิเมอร์ แต่ละหน่วยย่อยของเซลลูโลส เรียกว่า anhydroglucose มีสูตรทางเคมี คือ $C_6H_{12}O_5$ ในแต่ละ anhydroglucose มีอนุมูล OH 3 หมู่ ซึ่งอนุมูลเหล่านี้จะเป็นตัวที่ทำปฏิกิริยากับสารอื่นให้เกิดเป็นอนุพันธ์ และมีน้ำหนักโมเลกุลเฉลี่ยประมาณ 1,500,000 ดาลตัน ขึ้นอยู่กับแหล่งที่มา โดยทั่วไปสามารถพบเซลลูโลสในลักษณะเป็นสารประกอบ ส่วนใหญ่ที่พบอยู่ในพืชสามารถนำมาสกัดเป็นเซลลูโลสบริสุทธิ์ได้ นอกจากนี้ยังพบในสิ่งมีชีวิตอื่นๆ เช่น รา สาหร่าย และแบคทีเรีย พันธะไฮโดรเจนภายในโมเลกุลทำให้เซลลูโลสในธรรมชาติสามารถคงรูปอยู่ได้ (Ross; et. al. 1991) รูปโครงสร้างมีการจัดเรียงตัวในลักษณะแบบขนาน (parallel) จนกลายเป็นผลึก

การจัดเรียงตัวทำให้เกิดโครงสร้างของเส้นใย

ในระดับ super molecular structure โดยส่วนที่เป็น crystalline micelles มีการจัดเรียงโมเลกุลอย่างเป็นระเบียบล้อมรอบอยู่ในตาข่ายของส่วนที่เป็นอสัณฐาน ซึ่งมีการจัดเรียงโมเลกุลไม่เป็นระเบียบ

เมื่อนำโมเลกุลของเซลลูโลสไปศึกษาโครงสร้างและการจัดเรียงตัวโดย electron microscope และ X-ray diffraction ดังแสดงภาพที่ 2

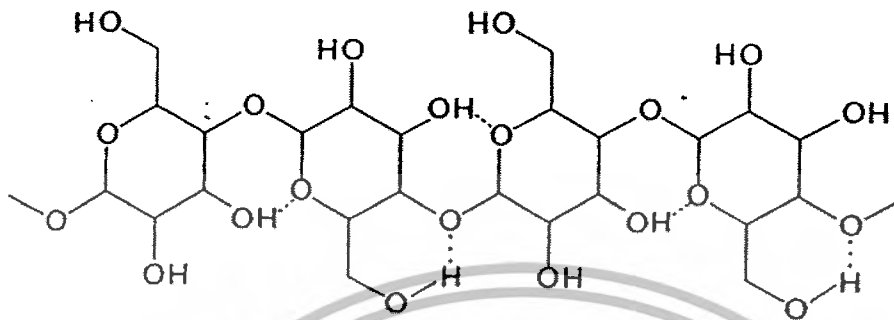
เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 2 แสดงโครงสร้างและการจัดเรียงโมเลกุลของเซลลูโลส
ที่มา : (Ross; et. al.1991)

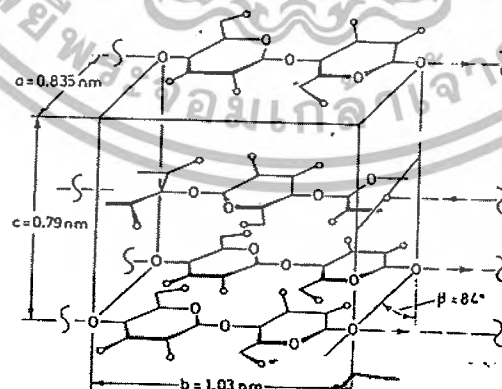
จากการจัดเรียงตัวแสดงว่ามีการเชื่อมโยงโมเลกุลด้วยพันธะไฮโดรเจน คือ กลุ่มของไฮดรอกซิลบนอะตอมคาร์บอนตัวที่ 3 (o-3) กับอะตอมของออกซิเจน pyronosring ตัวที่ 5 (o-5) ของหน่วยกลูโคสข้างเคียง และพันธะที่เกิดขึ้นระหว่างอะตอมไฮโดรเจนของกลุ่ม (o-4) ไฮดรอกซิล บนอะตอมคาร์บอนตัวที่ 6 (o-6) ของหน่วยกลูโคสข้างเคียง (ดังแสดงภาพที่ 3)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 3 แสดงการเชื่อมโยงโมเลกุลด้วยพันธะไฮโดรเจน
ที่มา : (Belitz and Grosch 1999)

พันธะไฮโดรเจนภายในโมเลกุลจะทำให้สายโซ่ของเซลลูโลสยึดตรงและเกิดโครงสร้าง Two-fold screw axis ทำให้มีความเสถียรสูง ทำให้โครงสร้างโมเลกุลของเซลลูโลสในธรรมชาติ คงรูป นอกจากนี้พันธะไฮโดรเจนยังทำให้สายโซ่มีการจัดเรียงในลักษณะ parallel จนกลายเป็น ผลึก ซึ่งการจัดเรียงตัวเช่นนี้ทำให้เกิดโครงสร้างของเซลลูโลสในระดับ super molecular structure (ดังแสดงภาพที่ 4)



ภาพที่ 4 แสดงการจัดเรียงตัวโครงสร้างของเซลลูโลส

ที่มา : (Belitz and Grosch 1999)

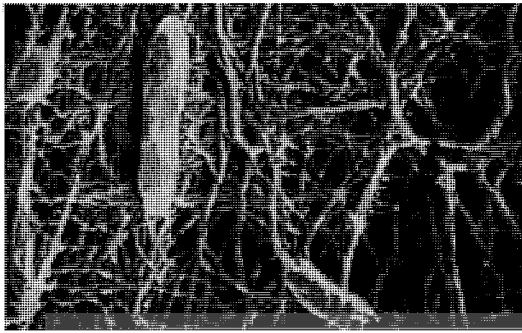
เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

วิภา และคณะ (2541) ได้นำกากของดอกกระเจี๊ยบและเปลือกถั่วเหลืองซึ่งเป็นวัสดุเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมแปรรูปผลิตผลทางการเกษตรมาทำให้บริสุทธิ์ และผลิตเป็นเซลลูโลสผง โดยผลการทดลองพบว่า การสกัดด้วยสารละลายต่าง (NaOH) ที่ความเข้มข้นร้อยละ 12 และ 7 ภายใต้บรรยากาศก๊าซไนโตรเจนจะได้ปริมาณผลิตภัณฑ์จากเปลือกถั่วเหลืองและกากดอกกระเจี๊ยบคิดเป็น ร้อยละ 39.16 และ 26.07 ตามลำดับ และจากการตรวจสอบลักษณะผงของเซลลูโลสโดยใช้เทคนิค SEM พบว่าเซลลูโลสที่ได้จากกากถั่วเหลืองส่วนใหญ่จะมีลักษณะเป็นรูปทรงกระบอก ผิวหน้าค่อนข้างเรียบ มีรูพรุนเล็กน้อย ส่วนเซลลูโลสที่ได้จากดอกกระเจี๊ยบมีรูปทรงไม่แน่นอนและมีรูพรุนมาก ซึ่งนำไปใช้เป็นข้อมูลในการผลิตเซลลูโลสบริสุทธิ์สำหรับการนำไปใช้เป็นส่วนประกอบของอาหาร และนำไปใช้ประโยชน์ในงานอุตสาหกรรมต่างๆ แต่ปัจจุบันพบว่า วัสดุที่ใช้เป็นวัตถุดิบในการผลิตเซลลูโลสมีความจำกัดและขึ้นอยู่กับสภาพดินฟ้าอากาศของแต่ละปี และยังมีการทำลายป่าเพิ่มขึ้น จึงทำให้วัตถุดิบที่จะใช้ในการสกัดลดลงจึงได้มีการศึกษาหาสิ่งทดแทนวัสดุที่สกัดจากพืช ปัจจุบันได้มีการศึกษาการผลิตเซลลูโลสจากจุลินทรีย์ ซึ่งแบคทีเรียเป็นกลุ่มจุลินทรีย์ที่ได้รับความสนใจอย่างมาก และเรียกแบคทีเรียกลุ่มที่ผลิตเซลลูโลสได้นี้ว่าแบคทีเรียเซลลูโลส มีการศึกษากันอย่างกว้างขวางเพื่อทดแทนการสกัดเซลลูโลสจากพืชและนำไปใช้ประโยชน์ในอุตสาหกรรมต่างๆ ให้มากขึ้น

เซลลูโลสจัดเป็นใยอาหารชนิดหนึ่งที่ไม่ละลายน้ำ (Insoluble dietary fiber, IDF) ไม่ทำปฏิกิริยากับสารอื่นๆ ไม่ละลายในน้ำและตัวทำละลาย (Deveries and Reinhold, 1992) ส่วนเอนไซม์ในร่างกายมนุษย์ไม่สามารถย่อยได้ แต่จะถูกย่อยสลายโดยจุลินทรีย์ในลำไส้ใหญ่เพียงเล็กน้อย จัดได้ว่าเป็นประโยชน์ต่อร่างกายและเป็นแหล่งอาหารที่ไม่ให้พลังงานแต่เพิ่มกากอาหาร (ศศิเกษม และพรณี, 2530; ประภาศรี, 2532) ผลจากการศึกษาค้นคว้ายังเชื่อว่าเซลลูโลสจะช่วยดูดซึมสารก่อมะเร็ง (carcinogens) และช่วยป้องกันการดูดซึมของน้ำตาลกลับเข้าสู่ร่างกายได้ (สันทนา, 2537)

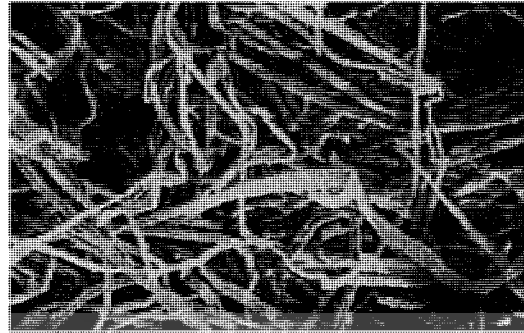
ปัจจุบันพบว่าได้มีการนำเซลลูโลสจากเชื้อมาใช้ประโยชน์กันมากขึ้น ไมโครไฟบริลของเซลลูโลสที่พบจากแหล่งต่างๆ มีขนาดแตกต่างกัน โดยเซลลูโลสที่ได้จากเชื้อมีขนาดประมาณ 2 ไมโครเมตรและเซลลูโลสที่ได้จากพืชมีขนาดประมาณ 200 ไมโครเมตร (ดังแสดงในภาพที่ 5)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



Bacterial cellulose (× 20,000)

2 μm



Plant cellulose (× 200)

200 μm

ภาพที่ 5 เปรียบเทียบเซลลูโลสที่ได้จากแบคทีเรียและพืช (Bacterial cellulose and plant cellulose)

สำหรับการนำเอาเซลลูโลสมาใช้ในอาหารนั้นส่วนใหญ่อยู่ในรูปของอนุพันธ์ เช่น Carboxymethyl Cellulose (CMC), Methyl Cellulose (MC), Hydroxy Propyl Methyl Cellulose (HPMC) และ MicroCrytalene Cellulose (MCC) (Pomeranz, 1991:569) ประจุลบของหมู่คาร์บอกซิล และลักษณะของหมู่แทนที่ จะมีผลต่อการละลายของโมเลกุลเซลลูโลส การใช้ CMC มีวัตถุประสงค์หลายอย่าง เช่น เป็นสารข้นหนืด และใช้ทำให้สารละลายใส นอกจากนี้ยังมีความสามารถในการล้อมรอบน้ำและเพิ่มความหนืดอย่างรวดเร็ว ความหนืดของ CMC ส่วนหนึ่งเกิดจากแรงผลักระหว่างประจุลบตั้งนั้นภายใต้สภาวะซึ่งประจุถูกทำให้เป็นกลางในรูปของเกลือ และกรดจะไม่ได้รับการยอมรับเพราะทำให้ความหนืดลดลง อนุพันธ์ของเซลลูโลสบางครั้งใช้เป็นสารข้นหนืด แต่ก็มีความสามารถในการสร้างเจลเมื่อโดนความร้อน จากคุณสมบัตินี้จะถูกนำไปใช้ในเนย และใช้ห่อหุ้มเพื่อดูดซับไขมันขณะทอด CMC ถูกนำมาใช้ในอุตสาหกรรมอาหารมาหลายปี สาเหตุเริ่มต้นที่ทำให้ได้รับความนิยม เนื่องจากนำมาใช้เป็นสารทดแทนไขมันร่วมกับไฮโดรคอลลอยด์ชนิดอื่น (เบญจรงค์, 2543)

ณรงค์ (2538) กล่าวว่าคาร์บอกซีเมทิลเซลลูโลสมีหลายรูปแบบมีน้ำหนักโมเลกุลและกลุ่มที่เกาะติดแตกต่างกัน เมื่อละลายน้ำจะให้สารละลายแบบ non-Newtonian มีความหนืดลดลงเมื่ออุณหภูมิสูงขึ้น และอยู่ตัวดีเมื่อมีพีเอชระหว่าง 5-10 โดยจะอยู่ตัวดีที่สุดที่พีเอช 7-9 ทำปฏิกิริยากับอนุมูลบวกที่มีประจุเดียวให้เกลือที่ละลายน้ำได้ แต่จะขุ่นเมื่อทำปฏิกิริยากับอนุมูลบวกที่มีประจุเท่ากับสอง และจะเกิดเจลหรือตกตะกอนเมื่อทำปฏิกิริยากับอนุมูลบวกที่มีประจุเท่ากับสาม เมื่ออยู่ในอาหารจะช่วยให้โปรตีนละลายน้ำได้ดีขึ้นซึ่งมีผลให้ความหนืดเพิ่มขึ้น

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

2.3 แบคทีเรียเซลลูโลส

ในปี 1886 Brown พบว่าแบคทีเรียสามารถผลิตเซลลูโลสได้ ซึ่งจะสร้างเนื้อเยื่อที่มีความแข็งแรงให้เจริญในอาหารที่มีคาร์โบไฮเดรตอยู่มาก เขาพบว่าเยื่อเหนียวสามารถละลายได้ใน ammonium copper hydroxide และให้น้ำตาลรีดิวซ์ เนื่องจากเขาพบว่าในฝ้ายก็สามารถเกิดสารเหล่านี้เช่นกันและเรียกแบคทีเรียกลุ่มนี้ว่า Bacterial Cellulose (BC) Producer ซึ่งแบคทีเรียในกลุ่มนี้ ได้แก่ *Acetobacter*, *Achromobacter*, *Aerobacter*, *Agrobacterium*, *Alcaligenes*, *Azotobacter*, *Pseudomonas*, *Rhizobium* และ *Sarcina* (Deinema and Zevenhuizen 1971) โดยแบคทีเรียเหล่านี้สามารถผลิตเส้นใยเซลลูโลส (cellulose microfibril) ออกมาภายนอกเซลล์เมื่อเลี้ยงในอาหารเหลวและเจริญบนผิวหน้าอาหารมีการสร้างเส้นใยสีขาว (pellicle) ซึ่งประกอบกันเป็นเซลลูโลสในระหว่างที่มีการเจริญของเชื้อจะมีการสร้างเส้นใยไปพร้อมๆกัน เมื่อระยะเวลาการเจริญนานขึ้นก็จะมีปริมาณมากขึ้นจะสานและรวมตัวกันเป็นเส้นสายขุ่นขาวอยู่ในอาหารเหลวและจะค่อยๆ ลอยขึ้นสู่ผิวหน้าอาหาร เมื่ออยู่ที่ผิวหน้าอาหารเหลวจะเริ่มสานกันแน่นขึ้นเป็นแผ่นวุ้นมีลักษณะขุ่นมีความเหนียว ทั้งนี้ได้สันนิษฐานว่าการสร้างแผ่นวุ้นของเชื้อที่เกิดขึ้นนั้นเนื่องจากเชื้อที่ต้องการอากาศสามารถลอยตัวอยู่บนผิวหน้าอาหารเหลวได้เพื่อรับออกซิเจนให้ได้มากที่สุด (Schramm and Hestrin 1954) นอกจากนี้ยังพบว่ามีบางชนิดที่ต้องการออกซิเจนเพียงเล็กน้อย (microaerophilic) ก็สามารถเจริญและสร้างเซลลูโลสได้เช่นกัน (Cook and Colvin 1980) โดยเฉพาะเซลลูโลสที่สร้างโดย *Acetobacter* นั้น พบว่ามีความบริสุทธิ์ทางเคมีโดยปราศจากลิกนินและเฮมิเซลลูโลส

กลไกการสร้างเส้นใยเล็กๆที่ก่อเกิดเป็นเซลลูโลสในแบคทีเรียเซลลูโลสและปฏิกิริยาที่เกี่ยวข้องในการสังเคราะห์มีความแตกต่างด้านโครงสร้างของเซลลูโลสที่พบในพืช (Yamanaka et al. 1989 ; Ross; et al. 1991) เซลลูโลสที่ได้จากการสังเคราะห์โดยแบคทีเรียมีการสร้าง 2 ขั้นตอน คือ ขั้นตอนแรกกลูโคสในรูปของโมเลกุลอิสระเข้าไปภายในเซลล์และรวมตัวกันเป็นสารตั้งต้น คือ พอลิกลูโคแซน โดยสารนี้จะถูกส่งผ่านออกมาภายนอกเซลล์ ขั้นที่สอง คือ สารพอลิเมอร์เหล่านี้จะรวมตัวกันทำให้เกิดเส้นใยขนาดเล็กๆ (microfibril) เมื่อมีจำนวนมากจะมีความแข็งแรงมากขึ้นเซลลูโลสที่เกิดขึ้นจะมีลักษณะเป็นเมือกและเป็นแผ่นวุ้นลอยอยู่บนผิวหน้าอาหารเหลวในการเลี้ยงเชื้อแบบกะ (Colvin ; et al. 1977)

กรรมวิธีในการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียเซลลูโลสส่วนใหญ่มักจะใช้การหมักแบบกะหรือในสภาพนิ่งและนำเส้นใยที่สร้างได้นั้นทำการแยกให้บริสุทธิ์

2.4 แหล่งที่มาของเชื้อแบคทีเรียเซลลูโลส

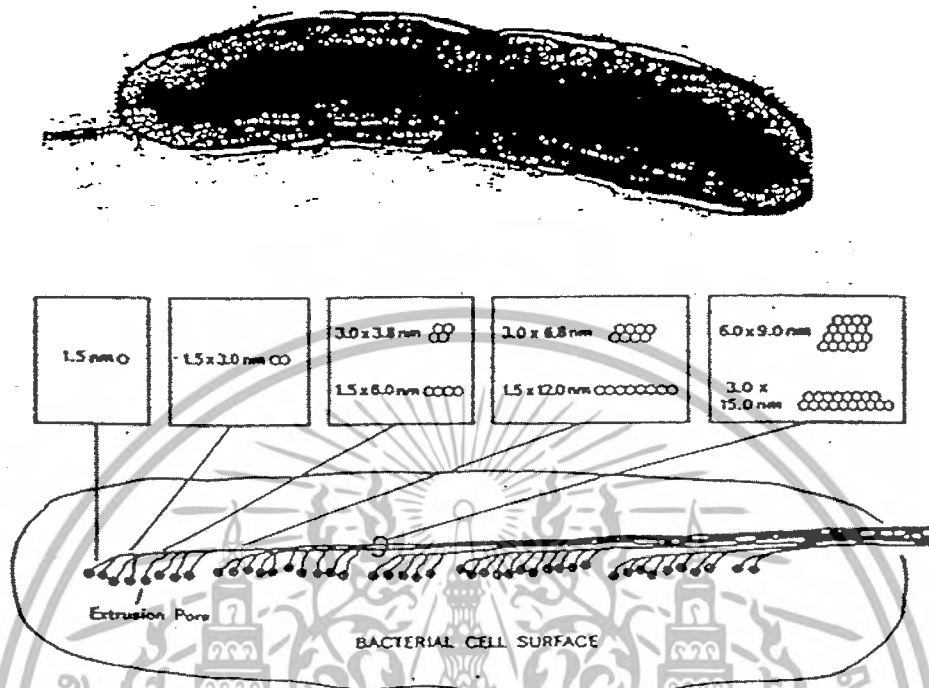
เชื้อในกลุ่มแบคทีเรียเซลลูโลสจะใช้เชื้อ *Acetobacter* เป็นตัวแทนในการศึกษาการสร้างเซลลูโลส และเป็นเชื้อที่สามารถสร้างเซลลูโลสได้ปริมาณมาก สามารถพบได้ทั่วไปจากแหล่งต่างๆ เช่น บนผักและผลไม้ ไวน์ น้ำผลไม้ เครื่องดื่มที่มีแอลกอฮอล์ (Krieg and Holt 1984) ผลไม้เน่าเสีย (rotting) เช่น มะม่วง ฝรั่ง สับปะรด ละมุด (Lapuz; et. al. 1967) ดอกไม้ ถั่ว ดิน (Seto; et. al. 1997 ; Toyosaki ; et. al. 1995) อ้อย (Coronel and Joson 1986) น้ำผึ้ง นอกจากนี้ยังสามารถแยกเชื้อได้จากน้ำเสีย (activated sludge) (Dienema and Zevenhuizen 1971)

ในปี 1861 ชาวฟิลิปปินส์ได้นำเชื้อแบคทีเรียมาหมักในน้ำมะพร้าว น้ำผลไม้ ซึ่งได้แก่ น้ำสับปะรด และตั้งทิ้งไว้จนเกิดแผ่นวุ้นหรือเซลลูโลสที่มีลักษณะเป็นเยื่อเหนียวมีลักษณะพิเศษ และเรียกเซลลูโลสที่ได้จากการหมักในน้ำมะพร้าวว่า nata de coco ส่วนเซลลูโลสที่ได้จากการหมักจากน้ำสับปะรดว่า nata de pina (Sanchez,1990) และแบคทีเรียที่สร้างวุ้นเซลลูโลสนั้นว่า *Bacterium xylinum* ซึ่งต่อมาพบว่าเป็นเชื้อ *A.xylinum* (Brown, 1886) หรือมีชื่อทางวิทยาศาสตร์ว่า *A. acetii subspecies xylinum* อยู่ในกลุ่มของแบคทีเรียที่ผลิตน้ำส้มสายชู ซึ่งสามารถสร้างชั้นวุ้นที่มีองค์ประกอบเป็นเซลลูโลส แบคทีเรียนี้พบทั่วไปในธรรมชาติโดยเฉพาะในผักและผลไม้ที่เน่าเสีย หรือในน้ำผลไม้ชนิดต่างๆที่ตั้งไว้แล้วเกิดการหมัก

2.5 คุณสมบัติทั่วไปของเชื้อ *Acetobacter*

โดยทั่วไปแล้วเซลล์ของ *Acetobacter* มีหลายลักษณะ (very heterogeneous morphological) แต่ปกติจะพบในรูปท่อนสั้น (rod) ตรง หรือโค้ง ขนาด 0.6-0.8 ไมครอน x 1.0-1.4 ไมครอน ไม่มี แฟลกเจลลา ที่ผนังเซลล์ปกคลุมด้วยชั้นของเมือกชั้น อาจพบเซลล์อยู่เดี่ยวๆ จับคู่ หรือต่อกันเป็นลูกโซ่ ไม่เคลื่อนที่ ซึ่งบางครั้งจะพบเซลล์ที่มีรูปร่างลักษณะที่ต่างจากที่กล่าวมา คือ อาจพบว่ามีลักษณะรูปร่างทรงกลม ยึดยาวรวม หรือรูปกระบอกบางตัวคล้ายดอกจิก โค้ง ไม่สร้างสปอร์ภายในเซลล์ (endospore) ระยะแรกของการเจริญส่วนใหญ่ติดสีแกรมลบ แต่เมื่ออายุมากขึ้นจะติดสี Gram variable ส่วนมากไม่สร้างรงควัตถุ แต่เมื่อเซลล์รวมอยู่กันมากๆ อาจมีสีชมพู เนื่องจากอิทธิพลของ พอร์ไฟรินส์ (porphyrins) และบางสายพันธุ์สามารถสร้างรงควัตถุสีน้ำตาลได้ ต้องการอากาศในการเจริญ สามารถเจริญได้ในน้ำหมักที่เป็นกรด สามารถสร้างกรดกลูโคนิก เฮอร์ล และโพพิล แอลกอฮอล์ได้

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 6 แสดงรูปร่างลักษณะของเชื้อ *A. xylinum*
ที่มา : (Haigler ,1985 ;Haigler and Chanzy ,1988)

2.6 คุณสมบัติที่ใช้ในการแยกเชื้อ *Acetobacter*

แบคทีเรียสกุล *Acetobacter* จะมีปัญหาในการจัดจำแนกชนิด ทั้งนี้เนื่องจากมีคุณสมบัติคล้ายคลึงกันและยังมีลักษณะใกล้เคียงกับแบคทีเรียในกลุ่มของแบคทีเรียเซลล์ลูโลสตัวอื่นๆ เช่น *Pseudomonas*, *Achromobacter*, *Acrobacter*, *Agrobacterium*, *Alcaligenes*, *Azotobacter*, *Rhizobium* และ *Sarcina* (Deinema and Zevenhuizen 1971) ซึ่งได้จัดจำแนกลักษณะพิเศษต่างๆ ตาม Bergey's Manual of Determinative Bacteriology (ดังตารางที่2)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 2 แสดงคุณสมบัติในการจัดจำแนกชนิดของแบคทีเรียเซลล์โลส

การทดสอบ/เชื้อ	<i>Acetobacter</i>	<i>Agrobacterium</i>	<i>Alcaligenes</i>	<i>Azotobacter</i>	<i>Pseudomonas</i>	<i>Rhizobium</i>	<i>Sarcina</i>
Gram reaction	-	-	-	-	-	-	+
Cell shape							
Rods, or coccobacilli straight or curved	+	+	+	Ovoid	+	+	-
Cocci	-	-	-	-	-	-	+
Motility in liquid media	+ or -	+	+	+ or -	+ or -	-	-
Fluorescent pigment	-	-	-	+ or -	+ or -	-	-
Yellow colonies	-	-	-	+ or -	+ or -	-	+
Red or orange colonies	-	-	-	-	+ or -	-	-
Oxidase	-	+	+ or -	+ or -	+ or -	+ or -	-
Acid from glucose	+	+	+	-	+ or -	+	-
Oxidize ethanol to acetic acid at pH 4.5	+	-	-	-	-	-	-
Catalase test	+	+	+	+	+	-	-
Indole	-	-	-	-	-	-	-

ที่มา : (Krieg , 1984 ; Holt ; et. al. 1994)

Acetobacter ส่วนใหญ่แล้วต้องการอากาศในการดำรงชีวิต (Obligate aerobes) สายพันธุ์ที่สามารถผลิตวุ้นได้จัดเป็นเชื้อที่เจริญในสภาพที่มีออกซิเจน (Cook and Colvin 1980) แต่มีบางสายพันธุ์ที่สามารถเจริญได้ในสภาพที่มีออกซิเจนเพียงเล็กน้อยเมื่ออยู่ในสภาพที่เหมาะสม จะจัดเป็นพวก microaerophilic (William and Connon 1989) สามารถสร้างเอนไซม์อะซิเตส ไม่ย่อยเจลาติน ไม่สร้างอินโดล (indole) และไฮโดรเจนซัลไฟด์ ออกซิไดส์เอทานอลเป็นกรดอะซิติก สามารถออกซิไดส์อะซิเตตและแลคเตตเป็นคาร์บอนไดออกไซด์และน้ำได้

2.7 ลักษณะทางกายภาพและการเจริญเติบโตของเชื้อ *Acetobacter*

การเจริญเติบโตบนอาหารแข็งของ *Acetobacter* โคโลนีของเชื้อที่เจริญบนอาหารแข็งจะมีลักษณะเป็นทรงกลมทูน (pulvinate) สีขาว ผิวเรียบ แยกโคโลนีเดี่ยวๆ ชัดเจน (Toyosaki ; et. al. 1995) เมื่อมีอายุมากขึ้นจะมีผิวขรุขระ หรือมีรอยย่น หรือสร้างโคโลนีซ้อนขึ้นมา ชุ่มเหนียว หรือสีน้ำตาลอ่อน ความเหนียวจะเพิ่มขึ้นเมื่ออายุมากขึ้น โคโลนีมีทั้งขนาดใหญ่และเล็ก ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับสายพันธุ์ของเชื้อ

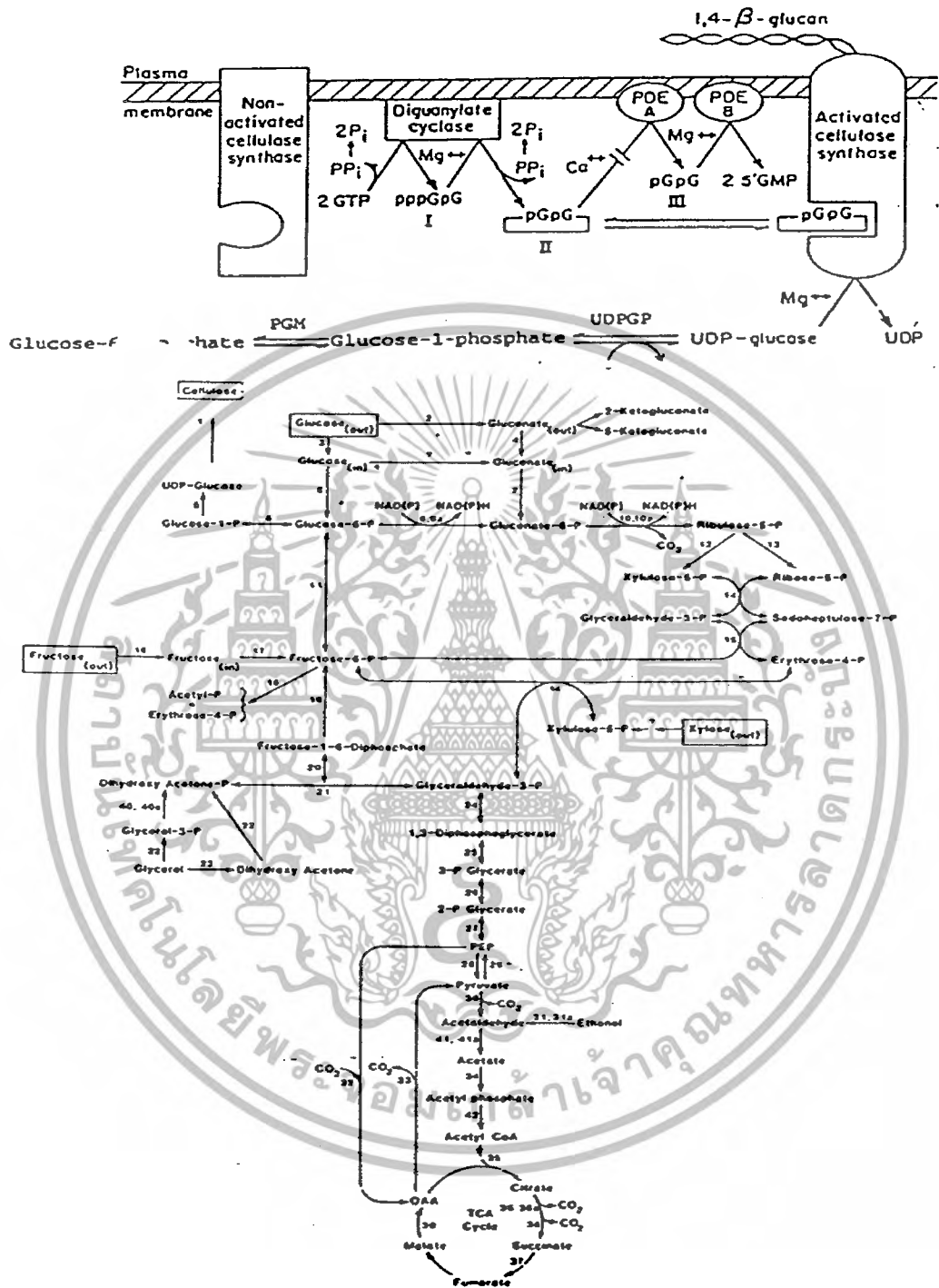
เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

2.8 การสังเคราะห์เซลลูโลสจากแบคทีเรียเซลลูโลส

การศึกษากการสร้างเซลลูโลสจากแบคทีเรียเซลลูโลสนั้น ส่วนใหญ่จะเป็นที่ทราบกัน โดยทั่วไปว่า ใช้ *A.xylinum* เป็นตัวแทนของกลุ่มในการศึกษากการสังเคราะห์เซลลูโลส ทั้งด้านรูปร่างและด้านชีวเคมีในเซลล์ ซึ่งการศึกษากการสังเคราะห์เซลลูโลสส่วนใหญ่จะใช้กลูโคสเป็นวัตถุดิบเริ่มต้นที่เข้าสู่ขบวนการสังเคราะห์ ซึ่งอัตราการเจริญเติบโตของเซลล์ขึ้นอยู่กับแหล่งคาร์บอนที่ใช้การสังเคราะห์เซลลูโลสนอกจากกลูโคสแล้วยังสามารถใช้กลูโคเนตหรือฟรุกโตสในการสังเคราะห์เซลลูโลส โดยที่กลูโคสที่อยู่ในเซลล์จะถูกเปลี่ยนเป็นกลูโคเนต จากนั้นกลูโคสในส่วนที่เป็นกลูโคเนตจะถูกเปลี่ยนเป็น 2-ketogluconate และ 5-ketogluconate ซึ่งทั้งสองตัวนี้อาจถูกเปลี่ยนเป็นคาร์บอนไดออกไซด์ ซึ่งอาจเข้าร่วมหรือไม่เข้าร่วมในการสร้างเซลลูโลสก็ได้ส่วนในไซโทพลาสม ออร์แกเนลล์ และตัวกลางในวงจรซีเตรทเมื่อถูกออกซิไดส์ จนได้คาร์บอนไดออกไซด์ซึ่งคาร์บอนไดออกไซด์ที่ได้นั้นไม่มีความเกี่ยวข้องกับการสร้างเซลลูโลสเลย

วัตถุดิบที่ใช้สร้างเซลลูโลสได้นั้นต้องสามารถเข้าสู่วงจรเพนโตสได้ด้วย ในขณะที่วัตถุดิบที่ให้คาร์บอนไดออกไซด์แต่ไม่ได้เข้าร่วมในการสังเคราะห์เซลลูโลสจะถือว่าเป็นส่วนที่ผ่านวงจรเพนโตสไป

วงจรที่แสดงการสังเคราะห์เซลลูโลสนี้เป็นวงจรของเพนโตสที่เป็นส่วนหนึ่งในการเข้าสู่ระบบวงจรหลายวิถีที่มีการให้กลูโคเนตต้องผ่านตัวกลางก่อน และจากวงจรที่แสดงยังได้แสดงอีกหลายวิถีที่ต้องผ่านการเปลี่ยนแปลงจากกลูโคสเป็นกลูโคเนตก่อน ซึ่งกลูโคเนตนี้สามารถเข้าสู่วงจรได้ 2 วิธี คือ การเข้าโดยตรง ซึ่งจะต้องใช้กลูโคไอนเนส และทางอ้อมจะต้องผ่านเข้าทาง 5-ketogluconate และ 2-ketogluconate (Ross ; et. al. 1991)

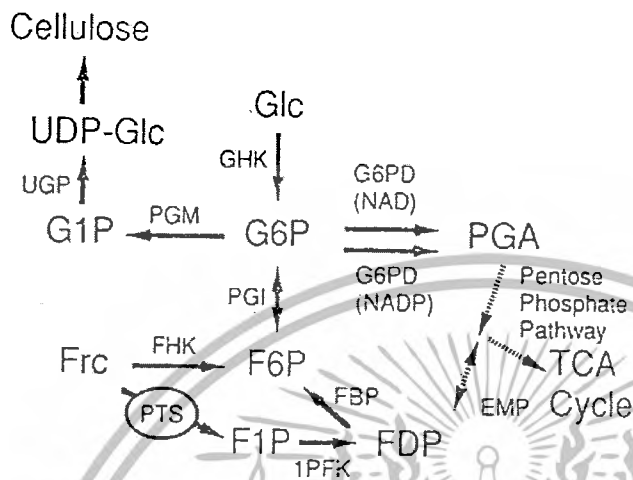


ภาพที่ 7 แสดงวงจรการสร้างเซลลูโลสจากแบคทีเรีย *Acetobacter xylinum*

ที่มา : (Ross ; et. al. 1991)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

Yoshinaga (1997) ศึกษาการสังเคราะห์เซลลูโลสแบบที่เรียกว่าวิถีสังเคราะห์ ดังแสดงในภาพที่ 8

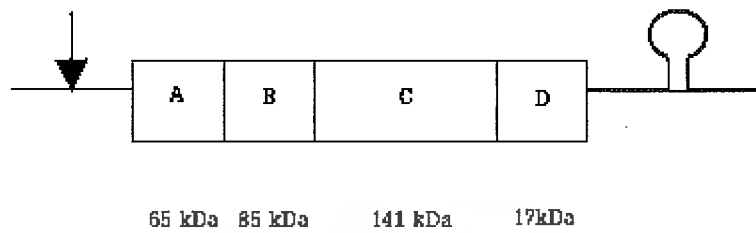


ภาพที่ 8 วิถีสังเคราะห์เซลลูโลสจาก *Acetobacter xylinum*

Glc, glucose; G6P, glucose-6-phosphate; G1P, glucose-1-phosphate; PGA, phosphogluconic acid; Frc, fructose; F1P, fructose-1-phosphate; FDP, fructose-1,6- phosphoglucomutase; UGP, UDP-glucose pyrophosphorylase; PGM, phosphoglucomutase; UGP, UDP-glucose pyrophorylase; G6PD, glucose-6-phosphate dehydrogenase; PGI, phosphoglucose isomerase; FHK, fructose hexokinase; 1 PFK, fructose-1-phosphate kinase; FBP, fructose bis-phosphatase; PTS, phosphotransferase system; EMP, Embden-Myerhoff pathway.

ได้มีการศึกษาถึงขบวนการสังเคราะห์เซลลูโลสจากแบคทีเรียและพบว่าน้ำตาลกลูโคสจะถูกใช้โดยผ่านวิถีเพนโตสฟอสเฟต โดยวิถีเซลลูโลสจะแยกออกที่ glucose-6-phosphate (G6P) และสารตั้งต้นของการสังเคราะห์เซลลูโลสก็คือ UDP-glucose ซึ่งการสังเคราะห์ UDP-glucose จาก G6PD นั้น จะประกอบด้วย 2 ขั้นตอนด้วยกันโดยพบว่าการทำงานของเอนไซม์ phosphoglucose isomerase จะแตกต่างกันหรือใช้เอนไซม์นี้จะมี activity สูงเมื่อแหล่งคาร์บอนคือ น้ำตาลฟรุกโตส UDP-glc จะถูก polymerized ไปเป็นเซลลูโลส และ เซลลูโลสจะถูกปล่อยสู่อาหารเลี้ยงเชื้อ โดยจะมีลักษณะเป็นเส้นใยเจริญอยู่บริเวณผิวหน้าของอาหารเลี้ยงเชื้อ โดยเส้นใยนี้จะประกอบด้วยโปรตีนอย่างน้อย 4 ชนิด ซึ่งจะถูกควบคุมโดย cellulose synthase operon (ภาพที่ 9)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 9 โครงสร้างของCellulose Synthase (*bcs*) Operon.

Box A, B, C, and D represent the coding regions of the *bcs* genes. Arrow and stem loop indicate the transcription initiation site and the terminator. The size of each gene product is also shown under its coding region.

โดยยีนที่ควบคุมการสังเคราะห์เซลลูโลส คือ *bcs* A, *bcs* B, *bcs* C และ *bcs* D ได้มีการทดลองพบว่ายีน *bcs* A, B และ C มีความสำคัญต่อการทำงานของเอนไซม์ต่าง ๆ ส่วนยีน *bcs* D นั้นจะมีความสำคัญต่อการสังเคราะห์เซลลูโลส ซึ่งผลของการทดลองพบว่าถ้าทำให้ยีน *bcs* D ลดกิจกรรมลง พบว่าจะทำให้การสังเคราะห์เซลลูโลสลดลงถึงร้อยละ 40 ด้วย

2.9 กระบวนการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสโดยเชื้อ *A.xylinum*

ลักษณะการผลิตเซลลูโลสโดยเชื้อ *A.xylinum* เป็นแบบ Growth associated (Ishikawa ; et. al. 1995) มีลักษณะสำคัญคือการเจริญเติบโตและการผลิตเซลลูโลสเกิดพร้อมกัน โดยในระหว่างช่วงการเจริญเติบโต (trophophase) แบคทีเรียที่ผลิตเซลลูโลสจะมีการเพิ่มจำนวนเซลล์เป็นจำนวนมากและมีการผลิตเซลลูโลสออกมาน้อย แต่ในช่วงการผลิตผลิตภัณฑ์คือแบคทีเรีย (idiophase) จะมีการเจริญของเซลล์เพียงเล็กน้อยแต่มีการผลิตเซลลูโลสสูงสุด สำหรับกระบวนการต่างๆในการผลิตเซลลูโลสแบ่งออกได้ดังนี้

กระบวนการหมักในสภาวะนิ่ง

การหมักวิธีนี้โดยทั่วไปใช้น้ำมะพร้าว ซึ่งเป็นวัตถุดิบใช้จากโรงงานอาหารและภาชนะที่ใช้หมักเป็นภาชนะดินเผาหรือพลาสติกผิวเรียบ อาหารเลี้ยงเชื้อที่เหมาะสมกับการเจริญเติบโตของแบคทีเรีย ความเข้มข้นของแหล่งคาร์บอนโดยใช้น้ำตาลซูโครสให้มีความเข้มข้นร้อยละ 5-10 และ พีเอชเริ่มต้นปรับด้วยกรดอะซิติกเข้มข้นให้อยู่ในช่วงพีเอช 4.0-5.0 ภาชนะอื่นๆที่เติม เช่น แอมโมเนียมซัลเฟต ((NH₄)₂SO₄) (วราวุฒิและคณะ 2535) หรือไดแอมโมเนียมซัลเฟต

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$) (Lapus ; et. al. 1967) สำหรับเป็นแหล่งไนโตรเจน การฆ่าเชื้อใช้วิธีการต้มให้เดือด เมื่ออาหารเย็นลงเทอาหารเลี้ยงเชื้อลงในถาดคลุมิเยียมหรือพลาสติกผิวเรียบ ให้มีระดับความลึก 10-15 เซนติเมตร คลุมภาชนะด้วยผ้าขาวบางที่ฆ่าเชื้อแล้ว ห่องับมรมคว้นฆ่าเชื้อด้วยก๊าซไซยาไนต์ก่อนการหมัก 2-3 วัน ห้องมีระบายนอากาศ จากนั้นใส่กล้าเชื้อที่มีอายุ 24 ชั่วโมง ประมาณร้อยละ 10-40 (วรารุฒิ และคณะ 2536) หลังจากการหมักเป็นเวลา 7-14 วัน แบคทีเรียจะผลิตเซลลูโลสบนผิวหน้าของอาหารเลี้ยงเชื้อมีลักษณะสีขาวครีม มีเนื้อสัมผัสที่เหนียวและแน่น และที่สำคัญ คือมีปริมาณเซลลูโลสสูง ซึ่งมีชื่อเรียกหลายชื่อ เช่น วุ้นสวรรค์ วุ้นมะพร้าว และเห็ดรัสเซีย

การหมักวิธีนี้อัตราการผลิตเซลลูโลสในช่วง 10 วันแรกของการหมักจะมีอัตราการผลิตสูง ดังนั้นในการควบคุมการหมักจำเป็นต้องคำนึงถึงแหล่งอาหารให้มีทั้งชนิดและปริมาณให้เหมาะสม หลังจาก 10 วันแรกของการหมัก พบว่าอัตราการผลิตเซลลูโลสต่ำลง เนื่องจากธาตุอาหารเหลือน้อย นอกจากนี้ยังพบว่าเมื่อแบคทีเรียผลิตเซลลูโลสบนผิวหน้าของอาหารเลี้ยงเชื้อมีความหนาเพิ่มขึ้น ทำให้อากาศซึมผ่านลงไปได้ยากขึ้น จึงมีผลต่ออัตราการเจริญและการผลิตเซลลูโลส ในระหว่างการหมักควบคุมอุณหภูมิให้อยู่ในช่วง 28-35 องศาเซลเซียส และปรับค่าพีเอชให้อยู่ในช่วง 3.5-4.0 โดยการเติมกรดอะซิติก

นอกจากน้ำมะพร้าวและน้ำสับปะรด ยังสามารถผลิตเซลลูโลสได้จากหางนมหรือเวย์ (whey) (วรารุฒิ และคณะ 2536) ซึ่งเป็นผลพลอยได้ส่วนใหญ่จากการผลิตเนยแข็งหรือการแยกเคซีน (casein) ซึ่งหางนมมีส่วนประกอบโดยประมาณดังนี้ น้ำตาลแลคโทสร้อยละ 4.8 โปรตีนร้อยละ 0.85 ไขมันร้อยละ 0.35 แร่ธาตุร้อยละ 0.6 และน้ำร้อยละ 93.40 (Delhi, 1980) หางนมสามารถนำมาเพาะเลี้ยงเพื่อผลิตเซลลูโลสโดยเชื้อ *A.xylinum* แบบอยู่กับที่ในถาด อัตราการผลิตเซลลูโลสขึ้นอยู่กับพื้นที่ผิวของอาหารเลี้ยงเชื้อ ผลผลิตเซลลูโลสมีความสัมพันธ์กับการใช้สารอาหาร การผลิตเซลลูโลสจะมีอัตราลดลงเมื่อสารอาหารมีความเข้มข้นสูงเนื่องจากการผลิตกรดกลูโคนิกจากน้ำตาลกลูโคสบางส่วน และเกิด catabolite repression มีการผลิตเอนไซม์เซลลูเลสในน้ำหมักมีผลทำให้ปริมาณแบคทีเรียเซลลูโลสลดลง (Tahara; et. al. 1997)

กระบวนการหมักในสภาวะเขย่าหรือในถังหมัก

Toyosaki ; et. al. (1995) ได้รายงานผลการผลิตเซลลูโลส โดยใช้เชื้อ *A.xylinum* BPR 2001 ในถังหมักและใช้อาหารเหลว CSL-fructose medium พบว่าการผลิตเซลลูโลสมีประสิทธิภาพสูง องค์ประกอบของอาหารเลี้ยงเชื้อประกอบด้วยน้ำแช่ข้าวโพด (CSL) และน้ำตาล

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ฟรุคโตส อาหารเลี้ยงเชื้อฆ่าเชื้อด้วยหม้อนึ่งความดันอุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที เมื่ออาหารเย็นลงจะใส่กล้าเชื้อที่มีอายุ 24 ชั่วโมง ประมาณร้อยละ 5-10 ให้เชื้อเจริญในสภาพที่มีอัตราการกวน และการให้อากาศ ควบคุมพีเอชในระหว่างการหมักให้คงที่ประมาณ 5.0 ด้วยกรดซัลฟูริก และก๊าซแอมโมเนีย ควบคุมอุณหภูมิการหมักที่ 28-32 องศาเซลเซียส อัตราการกวน 100 รอบต่อนาที และอัตราการให้อากาศ 1 ปริมาตรต่อปริมาตรต่อเวลาที่ระยะเวลาการหมัก 3-5 วัน ซึ่งแบคทีเรียเซลลูโลสที่ได้จากกระบวนการหมักจะมีลักษณะเป็นเม็ด การหมักในอาหารเหลวมีหลายรูปแบบ อาทิเช่น การหมักแบบกะ (batch culture) (Toyosaki; et. al. 1995) ทั้งการหมักในถังหมักเดี่ยวและหลายถังหมัก (single and multi stage) แบบกึ่งกะ (fed batch culture) (Yang; et. al. 1998) และแบบต่อเนื่อง (continuous culture) โดยทั่วไปการผลิตเซลลูโลสก็ยังคงใช้กรรมวิธีการหมักแบบกะเนื่องจากมีประสิทธิภาพสูง

การหมักแบบกะในอาหารเหลวมีข้อดีคือ ใช้วัตถุดิบที่มีน้ำตาลเป็นองค์ประกอบได้ทุกชนิด ผลผลิตเซลลูโลสสูงกว่าการหมักบนอาหารเหลวร้อยละ 40 ปรับปรุงวิธี และควบคุมกระบวนการหมักได้ง่าย ใช้พื้นที่และแรงงานคนน้อย และสามารถควบคุมสภาพปลอดเชื้อได้ง่าย

2.10 ปัจจัยที่เกี่ยวข้องกับการเจริญของเชื้อแบคทีเรียเซลลูโลส

การเจริญของเชื้อที่เหมาะสมขึ้นอยู่กับชนิดของเชื้อ องค์ประกอบของอาหาร เครื่องมือ วิธีการเพาะเลี้ยง และองค์ประกอบต่างๆ ดังนี้

อุณหภูมิ

เชื้อ *Actetobacter* ส่วนใหญ่มีการเจริญและผลิตเซลลูโลสได้ที่อุณหภูมิระหว่าง 10-40 องศาเซลเซียส ถ้าอุณหภูมิต่ำกว่าหรือสูงกว่านี้มาก ๆ เชื้อไม่สามารถเจริญได้ แต่อุณหภูมิตที่ เหมาะสมและเจริญได้ดีอยู่ระหว่าง 25-35 องศาเซลเซียส (Kouda; et. al. 2000)

Lapuz ; et. al.(1967) พบว่าการสร้างเซลลูโลสมีความสัมพันธ์โดยตรงกับการเจริญเติบโตของเชื้อ โดยการสร้างเซลลูโลสขึ้นได้เร็วเมื่อเชื้อมีการเจริญเติบโตได้ดี และอุณหภูมิตที่ เจริญเติบโตของเชื้อระหว่าง 28-32 องศาเซลเซียส

ความเป็นกรด-ด่าง

Acetobacter เจริญในอาหารที่มีพีเอช ระหว่าง 3.0-7.0 และเจริญได้ดีที่สุดอยู่ในช่วง พีเอช 4.0-5.0 (Kouda; et. al. 2000) และถ้าอาหารมีพีเอชต่ำกว่า 3.0 หรือสูงกว่า 8.0 จะไม่มีการสร้างเซลลูโลสเกิดขึ้น

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

Verschuren ; et. al. (2000) ศึกษาการหมักที่สภาพนิ่ง โดยใช้น้ำมะพร้าวเป็นน้ำหมัก และมีการเติมซูโครสลงไป โดยการศึกษาที่พีเอชต่างๆ กันได้แก่ พีเอช 3.0 4.0 5.0 และ 6.0 พบว่าที่พีเอช 4.0 และ 5.0 ให้ผลผลิตในการสร้างเซลลูโลสของเชื้อ *A.xylinum* ได้มากที่สุด

Masaoka; et. al. (1993) ศึกษาการผลิตเซลลูโลสโดย *A.xylinum* โดยใช้น้ำตาลกลูโคส เป็นแหล่งคาร์บอนในอาหาร Standard medium ที่พีเอช ระหว่าง 2.5-7.0 พบว่าที่พีเอช 4.0-6.0 เชื้อสามารถสร้างเซลลูโลสสูง โดยเฉพาะพีเอช 5.0 สามารถสร้างเซลลูโลสได้สูงที่สุด

Oikawa; et. al. (1995) ศึกษาการเจริญของ *A.xylinum* KU-1 ในอาหารสังเคราะห์ Standard medium ที่มีน้ำตาล D-Arabitol เป็นองค์ประกอบของอาหารที่พีเอชต่างๆ ได้แก่ 3.0-8.0 พบว่าที่พีเอช 5.0 เชื้อมีการเจริญและสร้างเซลลูโลสได้ดีที่สุด

แหล่งคาร์บอน

เชื้อ *A.xylinum* สามารถใช้คาร์บอนจากแหล่งต่างๆ ในการผลิตเซลลูโลส นอกจากกลูโคสแล้วยังสามารถใช้คาร์บอนแหล่งอื่นๆ ได้แก่ เช่น ฟรุคโตส แมนนิทอล ซอร์บิทอล กลีเซอรอล กาแลคโตส แลคโตส ซูโครส มอลโตส (Hestrin , 1947) ทั้งนี้เชื้อสามารถสร้างวุ้นได้จากเด็กโตรสและซูโครส เซลลูโลสที่ได้มีความหนาแน่นและแข็ง ดังนั้นจึงเลือกใช้ซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอนในการผลิตเนื่องจากหาง่ายและราคาไม่แพง

แหล่งของซูโครสจะอยู่ในรูปของแป้ง กากส้ม กากผักหวาน (beet) กากของผักหรือผลไม้ที่คัดแล้ว หรือขานอ้อย (Kouda; et. al. 2000)

Masaoka; et. al (1993) ได้ศึกษาและเปรียบเทียบปริมาณการใช้คาร์บอน ได้แก่ น้ำตาลกลูโคส ฟรุคโตส กลีเซอรอล และคาร์บอนจากแหล่งต่างๆ ในปริมาณจำนวนที่เท่ากัน คือ 0.3 กรัม ต่อฟลask ในอาหาร Standard medium โดยเลี้ยงเชื้อ *A.xylinum* ให้เจริญเป็นระยะเวลา 3 วัน แล้ววัดปริมาณเซลลูโลสที่ได้โดยนำไปวัดค่าดูดกลืนแสง (O.D.) ที่ความยาวคลื่น 660 นาโนเมตร พบว่ามีการใช้แหล่งคาร์บอนได้จากแหล่งต่างๆ ในการผลิตเซลลูโลสในปริมาณที่ได้แตกต่างกันไป ดังตารางที่ 3

ตารางที่ 3 แหล่งคาร์บอนที่เชื้อ *A.xylinum* ใช้ในการผลิตเซลลูโลส

แหล่งคาร์บอน (Carbon source)		ปริมาณเซลลูโลสที่ผลิตได้ร้อยละ (Cellulose yield relative)
Monosaccharide	D-fructose	92
	D-galactose	15
	D-glucose	100
	D-mannose	3
	D-xylose	11
	L-arabinose	14
	L-sorbose	11
Disaccharide	lactose	16
	maltose	7
	sucrose	33
Polysacchride	starch	18
Alcohols	ethanol	4
	ethylene glycol	1
	di-ethylene glycol	1
	propylene glycol	8
	glycerol	93
	mMyo-inositol	17
	Organic acids	citric acid
L-malic acid		15
succinic acid		12
Other	D-glucono lactone	62
No carbon source		2

ที่มา : Masaoka ; et. al. (1993)

จากการทดลองของ Masaoka ; et. al. (1993) พบว่าการสร้างเซลลูโลสของเชื้อนอกจากจะขึ้นอยู่กับชนิดของแหล่งคาร์บอนที่ใช้ในการผลิตเซลลูโลสแล้ว ยังขึ้นอยู่กับพื้นที่ผิวของอาหารเหลว ส่วนความลึกและปริมาณอาหารไม่มีผลต่อการสร้างเซลลูโลสเมื่อเลี้ยงเชื้อที่สภาวะนิ่ง

Oikawa; et. al. (1994) ศึกษาเลี้ยงเชื้อ *A.xylinum* KU-1 ในอาหารที่เติมน้ำตาลแมนนิทอล (D-mannitol) ในส่วนประกอบของอาหารเลี้ยงเชื้อ พบว่า สภาวะเหมาะสมที่สุดในการผลิตเซลลูโลส คือ น้ำตาลแมนนิทอล ร้อยละ 1.5 โพลีเปปโติน ร้อยละ 0.5 สารสกัดจากยีสต์ ร้อยละ 2.0 พีเอช 5.0 อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส และเลี้ยงนาน 48 ชั่วโมง ผลผลิตของเซลลูโลสจากน้ำตาลแมนนิทอลนั้นมากกว่าผลผลิตจากน้ำตาลกลูโคสถึง 3 เท่า ภายใต้สภาวะเดียวกัน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 4 สภาวะที่เหมาะสมในการสร้างเซลลูโลสจากน้ำตาลแมนนิทอล โดย *A.xylinum* KU-1

สภาวะ	ค่าที่ตรวจสอบ	ค่าที่เหมาะสม
D-แมนนิทอลเข้มข้น (%)	0 – 3.0	1.5
ยีสต์สกัดเข้มข้น (%)	0 – 2.0	2.0
โพลีเปปโตนเข้มข้น (%)	0 – 2.0	0.5
อุณหภูมิการหมัก (°C)	25 – 45	30
พีเอชเริ่มต้น	3 – 9	5
ปริมาณอาหาร (ml)	25 – 100	50
ปริมาณพลาสติก (ml)	50 – 1000	1000
ปริมาณหัวเชื้อ (%)	0.1 – 5.0	1.0
เวลาเพาะเลี้ยง (h)	0 – 120	48

ตารางที่ 5 แสดงผลผลิตสูงจากน้ำตาลแมนนิทอล โดย *A.xylinum* KU-1

แหล่งคาร์บอน	เซลลูโลส (มิลลิกรัมต่อมิลลิลิตร) ^a	ผลผลิต (เปอร์เซ็นต์) ^b
D-แมนนิทอล	4.6	31
D-กลูโคส	1.2	8

^a ต่อมิลลิลิตรของอาหาร

Oikawa; et. al. (1995) ศึกษาเลี้ยงเชื้อ *A.xylinum* KU-1 ในอาหาร Standard medium และเปรียบเทียบการใช้น้ำตาล D-glucose กับ D-Arabitol ซึ่งเป็นส่วนประกอบของอาหารในการเจริญเติบโตและผลิตเซลลูโลส พบว่าเชื้อสามารถใช้น้ำตาล D-Arabitol ในการผลิตเซลลูโลสได้ดีกว่าใช้น้ำตาล D-glucose โดยปริมาณเซลลูโลสที่ผลิตได้จากน้ำตาล D-Arabitol จำนวน 12.4 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร และจากน้ำตาล D-glucose จำนวน 2 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร ตามลำดับ

Seto; et. al. (1996) ได้คัดเลือก *Acetobacter* ที่เหมาะสมเพื่อผลิตเซลลูโลสและใช้ซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอนได้ดีจากอาหาร CSL medium

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ออกซิเจน

เป็นที่ทราบกันทั่วไปแล้วว่าการเจริญของแบคทีเรียเซลล์โลสที่เจริญที่สภาวะนิ่ง สภาวะเขย่า การให้อากาศ การกวนด้วยใบพัดมีความสำคัญในการผลิตเซลล์โลส ตามปกติแบคทีเรีย *Acetobacter* เป็นแบคทีเรียที่ต้องการอากาศหรือออกซิเจนในการเจริญเติบโต ดังนั้นในการหมักเพื่อให้จุลินทรีย์มีการเจริญเติบโตได้เร็วและสร้างเซลล์โลสได้ดีที่สภาวะนิ่ง ภาชนะที่ใช้หมักต้องมีผิวหน้ากว้างเพื่อให้มีการซึมผ่านและถ่ายเทออกซิเจนได้ดี เชื้อจะลอยตัวอยู่บนผิวหน้าอาหารที่สภาวะนิ่ง และเมื่อเชื้อมีจำนวนและความหนาแน่นในระดับหนึ่งจะเริ่มสร้างวุ้นขึ้น (Schramm and Hertrin 1954) นอกจากนี้ Masaoka ; et. al. (1993) พบว่า การเลี้ยงเชื้อที่สภาวะนิ่งในอาหารเหลว การสร้างเซลล์โลสขึ้นอยู่กับพื้นที่ผิวของอาหารเหลวที่ใช้ ส่วนความลึกและปริมาณไม่มีผลต่อการสร้างความหนาของเซลล์โลส จึงได้มีการนำวิธีเพิ่มออกซิเจนให้กับเชื้อ โดยวิธีการเขย่าในฟลาสก์และใช้วิธีการกวนด้วยใบพัดเพื่อเพิ่มออกซิเจนระหว่างการหมักในถังหมัก แต่พบว่าปริมาณของเซลล์โลสที่ผลิตได้กลับน้อยลงกว่าที่สภาวะนิ่ง (Schramm and Hestrin. 1954; Dudman, 1960; Yamanaka, 1989) ซึ่งต่อมา Kouda; et. al. (1997) พบว่าความเร็วรอบในการเขย่า การกวน ชนิดและสายพันธุ์มีผลต่อการสร้างเซลล์โลส นอกจากนี้ขนาดและชนิดของใบพัดที่ใช้กวนก็มีผลต่อการผลิตเช่นกัน ซึ่งผลของการศึกษาออกซิเจนและความดันของคาร์บอนไดออกไซด์ในการผลิตเซลล์โลสที่สภาวะการเจริญแบบมีการให้อากาศในถังหมักและมีใบพัดกวน โดยใช้วิธี Static gassing out method ทำให้ประสิทธิภาพการถ่ายเทออกซิเจนและอัตราการผลิตเซลล์โลสสูงขึ้น

Watanabe and Yamanaka (1995) ศึกษาผลของออกซิเจนที่มีต่อการสร้างเซลล์โลส พบว่าที่สภาวะนิ่งการเลี้ยงเชื้อ *Acetobacter* เพื่อผลิตเซลล์โลสขณะที่มีการเจริญเติบโตและสร้างเซลล์โลสนั้นเชื้อมีการสร้างเจลหรือเจลลาดินเกิดขึ้นด้วย ซึ่งเจลลาดินมีผลต่อการสร้างเซลล์โลสเนื่องจากไปขัดขวางการถ่ายเทออกซิเจนของเชื้อในอาหารเหลว ทำให้การถ่ายเทอากาศได้ไม่ดี จึงได้เพิ่มออกซิเจนลงไปในอาหาร จากการทดลองการให้ออกซิเจน ร้อยละ 10 และ ร้อยละ 15 พบว่าจะไปทำให้การสร้างเซลล์โลสสูงกว่าสภาพออกซิเจนที่บรรยากาศปกติ

นอกจากการเติมอากาศลงในอาหารโดยตรงเพื่อเป็นการเพิ่มออกซิเจนให้กับเชื้อในระหว่างการหมักแล้ว ยังได้มีการเติม micro-particle ลงในอาหารหมักที่สภาวะเขย่า เช่น cellulose porous beads (CPBs) ซึ่งพบว่าสามารถเพิ่มประสิทธิภาพในการผลิตของแบคทีเรียเซลล์โลสที่การหมักในสภาพกวน (agited condition) ได้ด้วย (Krusong; et. al. 1998)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ไนโตรเจน

ไนโตรเจนเป็นสารที่มีความสำคัญในการสร้างเซลล์ulos อาหารเลี้ยงเชื้อที่ไม่มีไนโตรเจนเป็นส่วนประกอบของอาหารจะทำให้ *Acetobacter* ไม่สามารถเจริญและสร้างเซลล์ulosได้ แหล่งไนโตรเจนได้แก่ สารพวกอินทรีย์และอนินทรีย์ เช่น เกลือแอมโมเนีย แอมโมเนียมซัลเฟต แอมโมเนียมคลอไรด์ แอมโมเนียฟอสเฟต อยู่ในรูปของไนเตรต เช่น ยูเรีย หรืออยู่ในรูปของสารอาหารที่สกัดจากธรรมชาติที่มีอยู่ใน Bacto-peptone, Bacto-soytone, Yeast-extract CSL (corn steep liquor) และ Bean-Condensate (Kouda; et. al. 2000)

จากการศึกษาของ Lapuz and Gallardo (1967) พบว่าการใช้ $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ ร้อยละ 0.5 สามารถผลิตเซลล์ulosได้สูงที่สุดเมื่อเทียบกับ $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ และเปปโตน ในขณะที่การใช้ KNO_3 และ NaNO_3 ไม่พบการเจริญเติบโตของแบคทีเรีย และไม่เกิดการสร้างเซลล์ulosเลยเนื่องจากพบว่าเป็นสารประกอบไนเตรตที่เป็นพิษต่อแบคทีเรียชนิดนั้น

เอทานอลและกรดอะซิติก

Acetobacter เป็นกลุ่มเชื้อที่สามารถออกซิไดส์เอทานอลเปลี่ยนเป็นกรดอะซิติกได้ ดังนั้น *Acetobacter* sp. ทั้งหมดสามารถใช้โวนได้ ซึ่งกระบวนการผลิตขึ้นอยู่กับระดับอัตราการหายใจของเชื้อ โดยส่วนใหญ่จะเป็นพวกที่ต้องการออกซิเจนเกือบทุกสายพันธุ์รวมทั้ง *A. aceti* สามารถเจริญในอาหารเหลวและลอยบนผิวอาหารได้โดยมีการสร้างเส้นใยสีขาวเกิดขึ้นที่สภาวะนิ่ง นอกจากนี้ *A. xylinum* สามารถสร้างเส้นใยและจัดอยู่ในกลุ่มของแบคทีเรียเซลล์ulosด้วย (Brow ; et. al. 1976) แต่เชื้อจะไม่มีกรสร้างเซลล์ulosเกิดขึ้นถ้าหากไม่มีกลูโคสในอาหาร นอกจากนี้ยังไม่สามารถเจริญในอาหารที่มีเอทานอลเดี่ยวๆ ถ้าหากไม่มีการเติมกรดอะซิติก เกลืออะซิเตตหรือกลูโคสลงไปด้วย

Toda; et. al. (1997) ศึกษาการสร้างเซลล์ulosที่สภาวะนิ่งของเชื้อ *A. xylinum* ในอาหาร glucose medium เมื่อมีการเติมกรดอะซิติกลงไปจะไปทำให้การสร้างเซลล์ulosเพิ่มขึ้นจากเดิม 4 เท่า และนอกจากนี้ถ้าเติมกรดอะซิติกลงไป 20 กรัม/ลิตร พบว่ามีการสร้างเซลล์ulosเพิ่มขึ้นเป็น 2 เท่า เมื่อเทียบกับการเลี้ยงเชื้อ *A. pasteurianus* ที่สภาวะเดียวกัน

Naritime; et. al. (1998) ศึกษาเอทานอลที่มีผลต่อการสร้างเซลล์ulosโดยใช้น้ำตาลฟรุคโตสเป็นแหล่งคาร์บอน ในการเจริญแบบต่อเนื่อง จากการศึกษาพบว่าเมื่อเลี้ยงเชื้อ *A. xylinum* subsp. *sucrofermentans* BPR3001A ในอาหาร CSL-Fru medium ซึ่งมีน้ำตาลฟรุคโตสเป็น

แหล่งคาร์บอนและเติมเอทานอลลงไปในการ 10 กรัม/ลิตรน้ำ จะมีการสร้างเซลล์ulosเพิ่มขึ้น

เอกสารนี้เป็นลิขสิทธิ์ของมหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี การนำเอกสารนี้ไปใช้โดยไม่ว่ากรณิดใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ร้อยละ 46 แต่เมื่อเปลี่ยนเอทานอลจาก 10 กรัม/ลิตร เป็น 15 กรัม/ลิตร หรือมากกว่า พบว่าอัตราการสร้างเซลล์ลดลง ซึ่งเอทานอลจะยับยั้งการเจริญเติบโตของเชื้อและการใช้น้ำตาลในกระบวนการสังเคราะห์เซลล์

Matsuoka; et. al. (1996) ได้ทดลองกระตุ้นการผลิตแบคทีเรียเซลล์โดย *Acetobacter xylinum subsp. sucrofermentans* โดยเติมกรดแลคติกลงในอาหารเลี้ยงเชื้อ ด้วยเหตุนี้จึงได้มีการทดลองเติมโคซับสเตรต (cosubstrate) หลายชนิดลงไปในการเลี้ยง *Acetobacter sp. V6* เพื่อดูผลกระทบที่เกิดกับการผลิตแบคทีเรียเซลล์ สารที่ทดลองเติมลงไปได้แก่ เอทานอล และ กรดอินทรีย์หลายชนิด โดยใช้ปริมาณร้อยละ 0.2 ของอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีกลูโคสเป็นส่วนประกอบร้อยละ 1.5 (Son; et. al. 2001) ผลที่ได้เป็นไปดังตารางที่ โคซับสเตรตที่เติมลงไปทั้งหมดมีผลทำให้การผลิตเซลล์เพิ่มขึ้นอย่างเห็นได้ชัด

ตารางที่ 6 ผลของโคซับสเตรตต่างๆที่มีต่อการผลิตเซลล์โดย *Acetobacter sp. V6*

ความเข้มข้น(0.2%)	ผลผลิตของแบคทีเรียเซลล์ (กรัม/ลิตร)
None	1.31
Acetic acid	3.01
Citric acid	3.16
Ethanol	3.22
Fumaric acid	3.11
Lactic acid	3.19
Pyruvic acid	3.19
Succinic acid	3.18

เพาะเลี้ยงเซลล์ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีกลูโคสเป็นเวลา 7 วัน ที่ความเร็วรอบ 200 รอบต่อนาที

สารอื่นๆ

นอกจากน้ำตาล ไนโตรเจนแล้ว ยังมีสารอื่นๆ ที่เติมลงไปในการเลี้ยงในรูปแบบต่างๆ เช่น สารอินทรีย์ที่อยู่ในรูปของกรดอะมิโน วิตามิน กรดไขมัน นิวคลีอิกแอซิด 2,7,9 tricarboxy-1

Hpyrro(2,3,5)-quinoline-4, 5-dione, sulfite pulp น้ำทิ้งเยื่อกระดาษ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารอินทรีย์ในรูปของเกลือต่างๆ เช่น ฟอสเฟต แมกนีเซียม แคลเซียม โคบอล โมลิบดีตัม
อีมาไธท์ คีเลต

2.11 การเพาะเลี้ยง แบคทีเรียผลิตเซลล์ulos ในอาหารเลี้ยงเชื้อ

ในการเลี้ยง *Acetobacter* เพื่อผลิตเซลล์ulos นั้นพบว่าสภาวะที่เหมาะสมคือ การเลี้ยงในอาหารเหลวที่มีการให้อากาศและมีการเขย่าจะให้ผลดีที่สุด สำหรับการสร้างเซลล์ulos จะเกิดขึ้นในเซลล์ของแบคทีเรียและเส้นใยเหล่านี้จะถูกขับออกมาทางรูของเซลล์เมมเบรน (ภาพที่ 10) โดยมีลักษณะการเจริญเติบโตแสดง ดังภาพที่ 13 แสดงการเจริญเติบโตของ *Acetobacter* ในถังหมัก โดยในการเลี้ยงเชื้อ *Acetobacter* นี้ใช้น้ำตาลฟรุกโตส เป็นแหล่งคาร์บอน ที่ความเข้มข้นเริ่มต้น 40 กรัมต่อลิตร และจะให้เซลล์ulos สูงถึง 9 กรัมต่อลิตร ในการทดลองหาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลล์ulos ของเชื้อ *Acetobacter* นั้นได้ทำการเปรียบเทียบการเลี้ยงเชื้อในสภาพนิ่ง (static) และสภาพที่มีการเขย่า (agitation) พบว่าการเลี้ยงแบบสภาพนิ่งจะทำให้เส้นใยเจริญและจับตัวกันแน่น ทำให้สภาพอาหารเลี้ยงเชื้อมีความหนืดสูงกว่าการเลี้ยงแบบเขย่า นอกจากนี้ยังพบว่าการเพิ่มกรดคาร์บอนิกจะช่วยให้เซลล์มีการเจริญเติบโตดีในช่วงของ lag phase และยังช่วยเพิ่มการผลิตเซลล์ulos ด้วย การเพิ่มกรดแลคติกลงในอาหารเลี้ยงเชื้อจะช่วยให้เชื้อสังเคราะห์ ATP ได้ดีขึ้น โดยจะไปเพิ่มประสิทธิภาพการทำงานของแลคเตทดีไฮโดรจีเนส และ TCA cycle นอกจากนี้ปัจจัยอื่น ได้แก่ ชนิดของไบโพดในถังหมัก ความเร็วรอบในการกวน ปริมาณอากาศและพีเอชก็มีผลต่อการผลิตเซลล์ulos ด้วย

a

b

ภาพที่ 10 แสดงรูปร่างของ *A. xylinum*BPR2001 และเซลล์ulos ที่สร้างขึ้นโดย กล้องอิเล็กตรอน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนลิขสิทธิ์ของกรมวิทยาศาสตร์การแพทย์ กระทรวงสาธารณสุข ให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เชื้อ *Acetobacter xylinum* นอกจากผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสแล้วยังผลิตอะซิเตนควบคู่ไปด้วย อะซิเตนมีลักษณะเป็นสารพอลิแซคคาไรด์ที่ละลายน้ำได้จัดเป็นผลิตภัณฑ์พลอยได้ โครงสร้างหลักของอะซิเตนประกอบด้วยน้ำตาลกลูโคสต่อกันด้วยพันธะไกลโคซิดิกการสังเคราะห์อะซิเตน (Iannino; et. al. 1998) เริ่มจากอะซิเตนถูกสังเคราะห์ขึ้นภายในเซลล์แล้วถูกขับออกนอกเซลล์โดยเชื้อ *Acetobacter aceti subsp.xylinum* โดยทั่วไปแล้วองค์ประกอบทางเคมีของอะซิเตนประกอบด้วยน้ำตาลชนิดต่างๆ ได้แก่ D-glucose L-mannose และ O-acetyl ในอัตราส่วน 4:1:1 ตามลำดับ (Shramm; et. al. 1957) ในการสังเคราะห์อะซิเตนจะใช้ UDP-glucose เป็นสารตั้งต้น เช่นเดียวกับเซลลูโลส การสังเคราะห์อะซิเตนเพิ่มขึ้นทำให้การผลิตเซลลูโลสลดลง (Hwang; et. al. 1999) ในกระบวนการหมักเมื่อความเข้มข้นของน้ำตาลสูงขึ้นปริมาณการสังเคราะห์อะซิเตนจะสูงด้วย การลดปริมาณอะซิเตนโดยการใช้เอนไซม์เซลลูเลสจากเชื้อ *Bacillus subtilis* เติมนลงในอาหารเลี้ยงเชื้อ สามารถลดปริมาณการสังเคราะห์อะซิเตนได้ มีผลทำให้เซลลูโลสจากแบคทีเรียเพิ่มขึ้น

2.12 ประโยชน์ของเซลลูโลสและการนำไปใช้

ด้านอาหาร

ปัจจุบันพบว่า การนำแผ่นวุ้นหรือเซลลูโลสที่ได้จากการหมักในน้ำมะพร้าวมาทำเป็นส่วนประกอบของอาหารทั้งคาว หวาน และทำเป็นผลิตภัณฑ์อาหารต่างๆ เช่น วุ้นในสลัด เจลลี่ นมเปรี้ยว ไอศกรีม วุ้นผสมน้ำผลไม้ และยังทำเป็นส่วนประกอบอาหารคาวที่มีแคลอรีต่ำๆ เช่น kamaboko (boiled fish paste) แสมเบอร์เกอร์และไส้กรอก (Okiyama; et al. 1992)

นอกจากนี้ยังสามารถนำไปใช้เป็นอาหารเสริมสุขภาพ (healthy food) โดยใช้ในการเพิ่มเยื่อใยและกากอาหาร ซึ่งเหมาะสำหรับผู้ที่ต้องการควบคุมน้ำหนัก

ด้านการแพทย์และอุตสาหกรรมที่เกี่ยวข้อง

ในทางการแพทย์ มีการใช้เซลลูโลสที่ผลิตได้จากแบคทีเรีย *A.xylinum* โดยทำการเลี้ยงเชื้อที่สภาวะนิ่งให้เชื้อสร้างเซลลูโลสเป็นแผ่นวุ้น และนำแผ่นวุ้นที่ได้มาใช้ในการรักษาบาดแผลที่ผิวหนังเนื่องจากการไหม้ในระยะที่ 2 และที่ 3 โดยใช้เป็นผ้าซับแผล หรือใช้พันแผลแทนผ้าพันแผล และยังใช้ในการตกแต่งเนื้อเยื่อและอวัยวะต่างๆ (Ring; et. al. 1986 ; Fontana; et. al. 1990,1991)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

นอกจากนี้ Geyer; et. al. (1994) ได้นำเซลลูโลสมาพัฒนารูปแบบการผลิตให้มีลักษณะเป็นทรงกระบอกเพื่อใช้เป็นวัตถุแทนท่อเลือด ท่อน้ำเหลือง ท่อปัสสาวะและหลอดลม

กระดาษลำโพง

กระดาษที่ผลิตเพื่อใช้เป็นลำโพงต้องมีคุณสมบัติที่สำคัญคือ ต้องให้คลื่นเสียงความเร็วสูง (high sonic velocity) และต้องลดคลื่นที่รบกวนได้ดี เพื่อให้ได้คุณภาพเสียงที่ชัดเจนที่สุดที่ใช้ในการผลิตกระดาษลำโพงมีหลายชนิด ซึ่งแต่ละชนิดมีข้อดีข้อเสียแตกต่างกันไป เช่น บางชนิดมีข้อเสียที่มีคุณสมบัติในการลดคลื่นรบกวนได้ไม่ดี ในขณะที่บางชนิดให้ความเร็วคลื่นได้ต่ำเกินไป เช่น เพียง 1,500 เมตรต่อวินาทีเท่านั้น แต่จากการนำเซลลูโลสที่ผลิตได้จาก *A.xylinum* มาทำเป็นกระดาษลำโพง พบว่ามีข้อได้เปรียบหลายประการคือ ให้เสียงสูงที่ดี มีความเร็วสูงเท่ากับอลูมิเนียม และยังมีคุณสมบัติในการลดเสียงรบกวนได้ดี (Yamanaka, 1989)

ผลิตภัณฑ์กระดาษ

ฟีนอลเรซิน (phenol resin fiber) หรือเส้นใยคาร์บอน (carbon fiber) ซึ่งโดยปกติไม่สามารถทำเป็นแผ่นได้ แต่เมื่อนำเซลลูโลสที่ผลิตได้จาก *A.xylinum* ที่ผ่านการอบแห้งและบดเป็นผงแล้วมาผสมเป็นตัวเชื่อม (binder) จะทำให้เส้นใยเหล่านี้ขึ้นรูปเป็นแผ่นได้ ในการผลิตกระดาษคาร์บอน (Activated carbon fiber sheets) เพื่อใช้ในการดูดซับสารพิษ การเติมเซลลูโลสลงไปช่วยเพิ่มประสิทธิภาพการดูดซับสารให้ดีขึ้น

ใช้ในการยืดอายุความสดของผลไม้

เซลลูโลสจากแบคทีเรีย *Acetobacter xylinum* DK ที่ผ่านการตีปั่นอย่างละเอียดสามารถนำมาใช้เป็นส่วนผสมเพื่อเตรียมสารเคลือบผิวของกล้วยไข่ได้ดี โดยสูตรที่เหมาะสมประกอบด้วย แป้งมันต่อเซลลูโลสต่อน้ำเท่ากับอัตราส่วน 1 ต่อ 10 ต่อ 60 การเคลือบผิวกล้วยไข่ด้วยสูตรดังกล่าวสามารถช่วยยืดความสดโดยเฉพาะช่วยชะลอการเปลี่ยนแปลงสีผิวของกล้วยไข่ที่อุณหภูมิ 32 องศาเซลเซียสได้อย่างชัดเจนเมื่อเปรียบเทียบกับกล้วยไข่ที่ไม่ได้ผ่านการเคลือบผิว

สารให้ความเหนียวและความคงตัว

การนำเซลลูโลสจากการผลิตในอาหารเหลวของ *A.xylinum* ผสมกับพอลิเมอร์อื่นๆ เช่น พอลิไวนิลแอลกอฮอล์ เพื่อผลิตวัสดุที่มีความแข็งแรงและทนทาน ใช้เป็นสารให้ความเหนียวและความคงตัวในอุตสาหกรรมอาหาร ยา และเครื่องสำอาง

นอกจากนี้ยังได้นำเซลลูโลสที่ผลิตได้มาทำปฏิกิริยาทางเคมีเพื่อให้ได้อนุพันธ์ของเซลลูโลส (cellulose derivatives) เช่น ไฮดรอกซีเมทิลเซลลูโลส (hydroxymethyl cellulose) คาร์บอกซีเมทิลเซลลูโลส (carboxymethyl cellulose) หรือเซลลูโลสอะซิเตต (cellulose acetate) จึง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ทำให้การใช้ประโยชน์จากเซลลูโลสของ *A.xylinum* เป็นไปอย่างกว้างขวางทั้งในอุตสาหกรรมอาหาร ยา ผงซักฟอก กาว สิ่งทอ กระดาษ และ เครื่องสำอาง เป็นต้น

2.13 วิธีการทำให้เป็นเซลลูโลสบริสุทธิ์

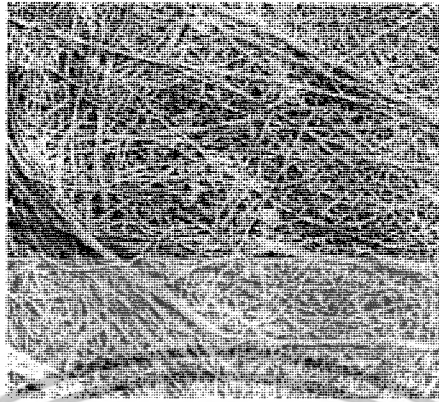
วิธีการผลิตเซลลูโลสที่สร้างขึ้นมาแล้วจะมีเซลล์ของแบคทีเรียอื่นๆ รวมอยู่ด้วย จึงต้องทำให้เซลลูโลสที่ผลิตได้ มาทำให้บริสุทธิ์โดยนำวิธีการต่างๆ

วิธีการต่างๆ ที่ทำให้เซลลูโลสจากแบคทีเรียมีความบริสุทธิ์ ได้แก่ การล้าง การระเหย ภายใต้ความดัน การล้างด้วยกรด ล้างด้วยด่าง ฟอกสีให้ขาวด้วยไฮโปคลอไรท์ หรือ ไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ ใช้เอนไซม์ไลซิง (lysing) ร่วมกับไลติก (lytic) หรือใช้ lauryl sulfate หรือ deoxycholate ที่อุณหภูมิห้อง หรือที่ 20 องศาเซลเซียส

การล้างด้วยน้ำเป็นการเอาอาหารออกจากเซลลูโลส จากนั้น สกัดด้วยไซเดียมไฮดรอกไซด์ที่ 80 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 20 นาที เพื่อเอาเซลล์ของแบคทีเรียออก ล้างด้วยน้ำให้หมด นำไปอบด้วยตู้อบแห้งแบบสุญญากาศ (vacuum oven) ที่ 80 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 ชั่วโมง เพื่อให้เซลล์แห้ง

Kasaoka (1993) ทำการเก็บเกี่ยวเซลลูโลสจากการเลี้ยงด้วย *A.xylinum* ในอาหารเหลว จากนั้นนำเซลลูโลสที่ได้กรองด้วยตะแกรง ขนาด 45 ไมครอน จากนั้นล้างด้วยน้ำกลั่นที่ปราศจากไอออนหลายๆ ครั้ง แล้วนำไปต้มด้วยไซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้นร้อยละ 2 เป็นเวลา 20 นาที และล้างด้วยน้ำกลั่นที่ปราศจากไอออนอีกหลายๆ ครั้ง จนหมดด่าง นำเซลลูโลสไปอบที่ อุณหภูมิ 95 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลาหนึ่งคืน ทำให้เย็นที่อุณหภูมิห้อง จากนั้นนำไปซังเพื่อหาน้ำหนักแห้งของเซลลูโลสที่ผลิตได้

Ramana; et. al. (2000) ศึกษาการใช้ด่าง (alkali treatment) ในการล้างอาหารเลี้ยงเชื้อออกจากเซลลูโลสที่ผลิตได้จากแบคทีเรีย จะเห็นโครงสร้างที่เป็นรูพรุน (porous structure) และ ลักษณะเส้นใย (fibrillar structure) หลังการล้างด้วยด่าง



ภาพที่ 11 โครงสร้างของเซลลูโลสที่ผ่านการล้างด้วยด่าง
ที่มา Ramana; et. al. (2000)



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

บทที่ 3

วิธีดำเนินการวิจัย

3.1 อุปกรณ์และสารเคมี

1. เชื้อจุลินทรีย์

ใช้เชื้อ *Acetobacter xylinum* TISTR 976

2. อาหารเลี้ยงเชื้อจุลินทรีย์

อาหารสูตรน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้ (ภาคผนวก ก)

น้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้

น้ำตาลซูโครส ร้อยละ 3

เปปโตเน ร้อยละ 1

กรดซิตริก ร้อยละ 0.1

3. สารเคมีที่ใช้ในการทดลอง

1. น้ำตาลกลูโคส

2. น้ำตาลฟรุคโตส

3. น้ำตาลซูโครส

4. น้ำตาลแมนนิทอล

5. เปปโตเน

6. ยีสต์สกัด

7. แอมโมเนียมซัลเฟต

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

8. น้ำแช่ข้าวโพด(corn steep liquor)

9. กรดซिटริค

10. แมกนีเซียมซัลเฟต

11. ซิงค์ซัลเฟต

12. โซเดียมไฮดรอกไซด์

13. สารเคมีที่ใช้ในการวิเคราะห์น้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้ (ภาคผนวก ข)

4. เครื่องมือและอุปกรณ์

1. ผ้าขาวบาง

2. ขวดรูปชมพู่ขนาด 250 และ 500 มิลลิลิตร

3. ปิเปตขนาด 1, 5 และ 10 มิลลิลิตร

4. บีกเกอร์ขนาด 1000 และ 5000 มิลลิลิตร

5. กระบอกตวงขนาด 100 และ 500 มิลลิลิตร

6. ตะเกียงแอลกอฮอล์

7. โถดูดความชื้น

8. เครื่องชั่งชนิด 4 ตำแหน่ง

9. หม้อน้ำฆ่าเชื้อความดันไอน้ำ

10. ตู้อบลมร้อน

11. ตู้แช่ยาแบบควบคุมอุณหภูมิ

12. เครื่องใช้ในครัวเรือนต่างๆ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

3.2 ศึกษาองค์ประกอบของน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้

ทำการวิเคราะห์องค์ประกอบในน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้ วัดค่าความเป็นกรด-ด่าง โดยใช้พีเอช มิเตอร์ (pH meter) วัดปริมาณโปรตีนตามวิธีเจลดดาห์ล (Kjeldahl method) (A.O.A.C, 1990)

3.3 ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลล์ลูโลสของเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ในน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้ทั้งในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

3.3.1 การเตรียมหัวเชื้อ (Starter)

นำน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้มากรองด้วยผ้าขาวบางเพื่อกรองเอาตะกอนออก แล้วนำมาเติมน้ำตาลซูโครสร้อยละ 3 เปปโตเนอร้อยละ 1 อุณหภูมิละลาย รอให้เย็นเติมกรดซิตริก ร้อยละ 0.1 นำน้ำทิ้งที่มีการเติมสารอาหารใส่ในพลาสติกขนาด 500 มิลลิลิตร ปริมาตร 300 มิลลิลิตร จากนั้นนำไปฆ่าเชื้อด้วยหม้อนึ่งความดันไอน้ำที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที รอให้เย็นแล้วถ่ายเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ร้อยละ 10 เขย่าให้เข้ากัน บ่มที่อุณหภูมิห้อง ในสภาวะนิ่งเป็นเวลา 3-4 วัน จะได้หัวเชื้อเริ่มต้น

3.3.2 ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลล์ลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่งและเขย่า

1. ศึกษาแหล่งคาร์บอน โดยใช้แหล่งคาร์บอนดังนี้

- น้ำตาลกลูโคส
- น้ำตาลซูโครส
- น้ำตาลฟรุคโตส
- น้ำตาลแมนนิทอล

นำน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้มากรองด้วยผ้าขาวบาง แล้วเติมแหล่งคาร์บอนต่างๆ ในน้ำทิ้งโดยเติมร้อยละ 3 และเติมเปปโตเนอร้อยละ 1 อุณหภูมิละลาย รอให้เย็นเติมกรดซิตริก ร้อยละ 0.1 นำไปใส่ในพลาสติก 250 มิลลิลิตร โดยแบ่งเป็นแหล่งคาร์บอนต่างๆ อย่างละ 6 พลาสติก พลาสติกละ 90 มิลลิลิตร นำไปฆ่าเชื้อด้วยหม้อนึ่งความดันไอน้ำที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที จากนั้นรอให้เย็นถ่ายเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ลงไป ร้อยละ 5 เขย่าให้เข้ากัน การศึกษาในสภาวะนิ่งให้นำพลาสติกบ่มที่อุณหภูมิห้องในสภาวะ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

นิ่ง เป็นเวลา 7 วัน สำหรับการศึกษานิสภาวะเขย่า ให้นำฟลอสก์วางบนเครื่องเขย่า (Incubator shaker) ที่มีความเร็วรอบ 100 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 7 วันเช่นกัน เก็บตัวอย่างนำมาวิเคราะห์ผลผลิตเซลล์ลูโลสที่ได้และวัดพีเอชของน้ำหมักทั้งในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

2. ศึกษาแหล่งไนโตรเจน โดยใช้แหล่งไนโตรเจนดังนี้

- เปปโตน
- แอมโมเนียมซัลเฟต
- ยีสต์สกัด
- น้ำแช่ข้าวโพด (corn steep liquor)

นำน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้มารองด้วยผ้าขาวบาง แล้วเติมน้ำตาลซูโครสในน้ำทิ้งร้อยละ 3 และเติมแหล่งไนโตรเจนต่างๆร้อยละ 1 อุณหภูมิละลาย รอให้เย็นแล้วเติมกรด ซิตริกร้อยละ 0.1 นำไปใส่ในฟลอสก์ 250 มิลลิลิตร โดยแบ่งเป็นแหล่งไนโตรเจนต่างๆอย่างละ 6 ฟลอสก์ ฟลอสก์ละ 90 มิลลิลิตร นำไปฆ่าเชื้อด้วยหม้อนึ่งความดันไอน้ำที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที จากนั้นรอให้เย็นแล้วถ่ายเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ลงไปร้อยละ 5 เขย่าให้เข้ากัน การศึกษานิสภาวะนิ่งให้นำฟลอสก์บ่มที่อุณหภูมิห้องในสภาวะนิ่ง เป็นเวลา 7 วัน สำหรับการศึกษานิสภาวะเขย่า ให้นำฟลอสก์วางบนเครื่องเขย่า (Incubator shaker) ที่มีความเร็วรอบ 100 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 7 วันเช่นกัน เก็บตัวอย่างนำมาวิเคราะห์ผลผลิตเซลล์ลูโลส ที่ได้และวัดพีเอชของน้ำหมักทั้งในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

3. ศึกษาแหล่งแร่ธาตุ โดยใช้แร่ธาตุดังนี้

- กรดซิตริก
- แมกนีเซียมซัลเฟต
- ซิงค์ซัลเฟต

นำน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้มารองด้วยผ้าขาวบาง แล้วเติมน้ำตาลซูโครสในน้ำ

ทิ้งร้อยละ 3 และเติมเปปโตนร้อยละ 1 อุณหภูมิละลาย รอให้เย็นแล้วเติมแร่ธาตุต่างๆร้อยละ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ละ 0.1 นำไปใส่ในพลาสติก 250 มิลลิลิตร โดยแบ่งแร่ธาตุละ 6 พลาสติก พลาสติกละ 90 มิลลิลิตร นำไปฆ่าเชื้อด้วยหม้อนึ่งความดันไอน้ำที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที จากนั้นรอให้เย็นแล้วถ่ายเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ลงไปร้อยละ 5 เชย้าให้เข้ากัน การศึกษาในสภาวะนิ่งให้นำพลาสติก บ่มที่อุณหภูมิห้อง ในสภาวะนิ่งเป็นเวลา 7 วัน สำหรับการศึกษาในสภาวะเขย่าให้นำพลาสติกวางบนเครื่องเขย่า (Inubator shaker) ที่มีความเร็วรอบ 100 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 7 วัน เก็บตัวอย่างนำมาวิเคราะห์ผลผลิตเซลลูโลสที่ได้และวัดพีเอชของน้ำหมักทั้งในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

3.4 การเก็บตัวอย่างและวิเคราะห์ผลผลิตเซลลูโลส

เก็บเซลลูโลสด้วยการกรองโดยใช้บูชเนอร์ (Buchner funnel) โดยใช้ผ้าขาวบางแล้วล้างด้วยน้ำกลั่นจากนั้นนำไปต้มในสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ร้อยละ 2 ที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 30 นาที ล้างด้วยน้ำกลั่นอีกครั้ง วางเซลลูโลสบนกระดาษกรองที่ทราบน้ำหนักที่แน่นอนแล้ว นำไปอบที่อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 ชั่วโมง ให้นำเย็นในเดซีเคเตอร์ นำเซลลูโลสมาชั่งน้ำหนัก (กรัมเซลลูโลส/ลิตรของอาหารเลี้ยงเชื้อ) (ภาคผนวก ค)

3.5 เปรียบเทียบปริมาณเซลลูโลสที่ได้จากการเลี้ยงในสภาวะเหมาะสมของสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

เมื่อได้สภาวะที่เหมาะสมของแหล่งอาหารจากการทดลองขั้นต้นทั้งในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า นำสภาวะที่เหมาะสมเหล่านั้นมาเลี้ยงเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ทั้งสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่าเป็นเวลา 7 วันแล้วเปรียบเทียบผลผลิตเซลลูโลสที่ได้จากทั้งสองสภาวะ

การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลลูโลส ทั้งในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่าวางแผนการทดลองแบบสุ่มสมบูรณ์ (Completely Randomized Design, CRD) ที่รีทเมนต์ละ 3 ซ้ำ นำค่าที่ได้มาวิเคราะห์ผลทางสถิติ โดยวิเคราะห์ค่าความแปรปรวนและเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของ ดันดัน โดยใช้โปรแกรม SPSS version 10.0

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

บทที่ 4

ผลการทดลองและอภิปรายผล

4.1. ศึกษาองค์ประกอบของน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่น

จากการศึกษาองค์ประกอบบางประการของน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่นซึ่งนำมาใช้ผลิตเป็นเซลล์ูโลส พบว่าน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่นมีสภาพเป็นกรด มีค่าพีเอชเท่ากับ 3.86 และมีปริมาณโปรตีนร้อยละ 0.38 ซึ่งถือว่ามีปริมาณน้อยมาก แต่สอดคล้องกับรายงานของ (Ma, 2000) ที่น้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่นประกอบด้วยโปรตีนร้อยละ 0.32 ดังนั้นจึงต้องนำมาเติมสารอาหารต่างๆ เพื่อให้ได้สภาวะที่เหมาะสมต่อการเจริญและผลิตเซลล์ูโลสของเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ต่อไป

4.2 ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลล์ูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

4.2.1 แหล่งคาร์บอน

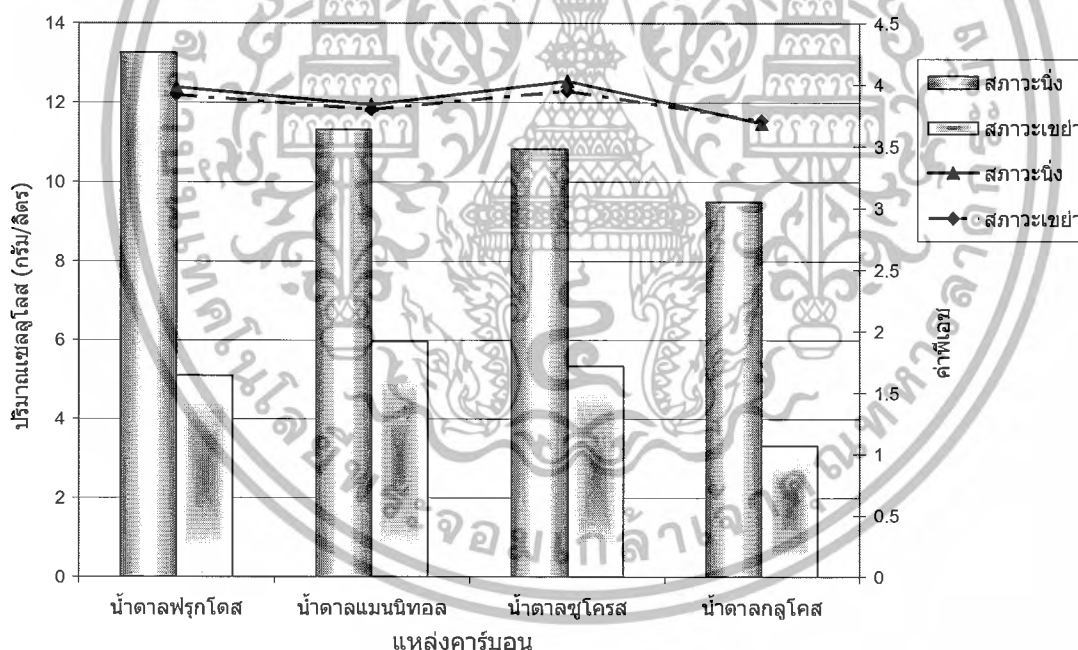
เลี้ยงเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ในอาหารสูตรน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่น โดยทำการศึกษาแหล่งคาร์บอน 4 ชนิด เปรียบเทียบกันคือ น้ำตาลฟรุกโตส น้ำตาลแมนนิทอล น้ำตาลซูโครส และน้ำตาลกลูโคส ความเข้มข้นร้อยละ 3 ในสภาวะนิ่งที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 7 วัน และเลี้ยงในสภาวะเขย่า ที่ความเร็วรอบ 100 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 7 วัน เช่นกัน จากนั้นทำการเก็บเกี่ยวแผ่นเซลล์ูโลสและคำนวณหาน้ำหนักแห้งต่ออาหารปริมาณ 1 ลิตร พบว่าจากการเลี้ยงในสภาวะนิ่ง เมื่อใช้น้ำตาลฟรุกโตสเป็นแหล่งคาร์บอนเซลล์ูโลสที่ได้มีน้ำหนักสูงสุดเท่ากับ 13.25 กรัมต่อลิตร รองลงมาเป็นน้ำตาลแมนนิทอล แต่เมื่อเปรียบเทียบกับผลการทดลองของ Xue; et. al. (2004) ที่ผลิตเซลล์ูโลสจาก *A. xylinum* C5 ในสภาวะเดียวกัน พบว่าเมื่อใช้น้ำตาลแมนนิทอลจะให้ปริมาณเซลล์ูโลสสูงสุด และในสภาวะเขย่าพบว่าเมื่อใช้น้ำตาลแมนนิทอลเป็นแหล่งคาร์บอน ปริมาณเซลล์ูโลสที่ได้สูงสุดเท่ากับ 5.97 กรัมต่อลิตร รองลงมาเป็นการใช้น้ำตาลซูโครส แสดงดังตารางที่ 7 และรูปที่ 12

ตารางที่ 7 ผลของแหล่งคาร์บอนต่อการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

แหล่งคาร์บอน	ปริมาณเซลลูโลส (กรัมต่อลิตร) ⁽¹⁾		พีเอชหลังการหมัก	
	สภาวะนิ่ง	สภาวะเขย่า	สภาวะนิ่ง	สภาวะเขย่า
น้ำตาลฟรุกโตส	13.25 ^{a(2)}	5.11 ^a	3.98	3.92
น้ำตาลแมนนิทอล	11.32 ^{ab}	5.97 ^a	3.84	3.80
น้ำตาลซูโครส	10.83 ^{ab}	5.36 ^a	4.03	3.95
น้ำตาลกลูโคส	9.49 ^b	3.33 ^a	3.69	3.71

(1) ค่าเฉลี่ยของผลการทดลองจำนวน 3 ซ้ำ

(2) ค่าที่กำกับด้วยอักษรต่างกันในสดมภ์เดียวกัน แสดงถึงความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P \leq 0.05$)



ภาพที่ 12 ผลของแหล่งคาร์บอนต่อการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

และเมื่อนำผลของปริมาณเซลลูโลสจากแหล่งคาร์บอนแต่ละชนิดมาวิเคราะห์ทางสถิติพบว่า จากการเลี้ยงในสภาวะนิ่งปริมาณเซลลูโลสที่ได้จากการใช้น้ำตาลฟรุกโตส น้ำตาลแมนนิทอล และน้ำตาลซูโครสไม่มีความแตกต่างกัน แต่จะแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P \leq 0.05$) กับการใช้น้ำตาลกลูโคส สำหรับการเลี้ยงอย่างในสภาวะเขย่าพบว่าปริมาณเซลลูโลสที่ได้จากน้ำตาลทั้ง

เอกสารนี้ 4 ชนิด ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P \leq 0.05$) เท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

4.2.2 แหล่งไนโตรเจน

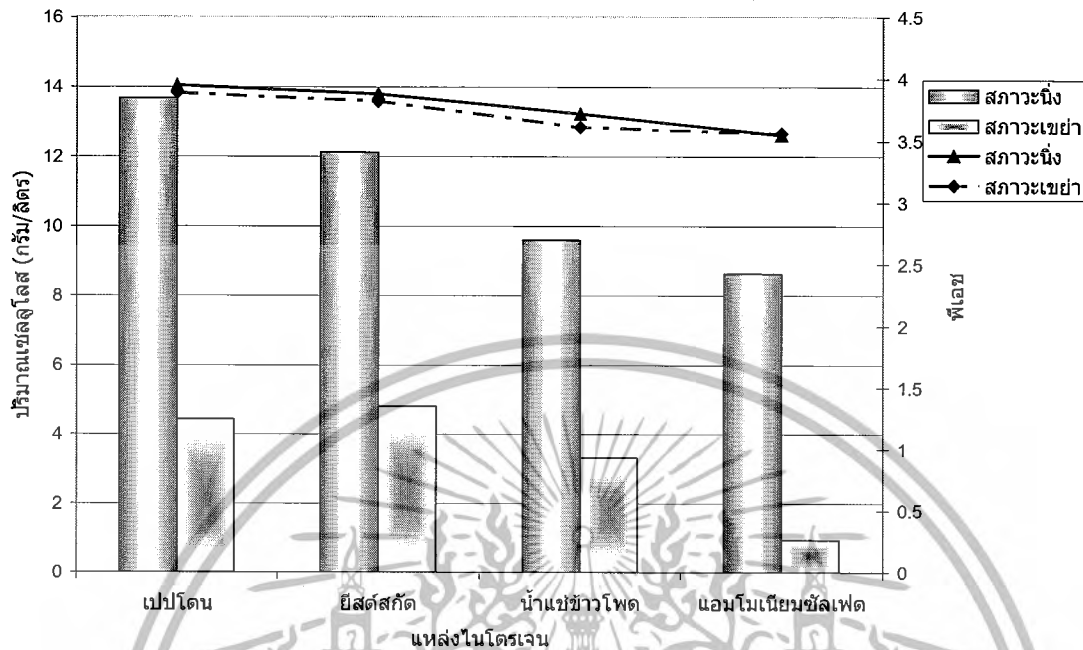
เลี้ยงเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ในอาหารสูตรน้ำที่จากการผลิตเต้าหู้แผ่น โดยทำการศึกษาแหล่งไนโตรเจน 4 ชนิด เปรียบเทียบกันคือ เปปโติน ยีสต์สกัด น้ำแช่ข้าวโพด และแอมโมเนียมซัลเฟต ความเข้มข้นร้อยละ 1 ในสภาวะนิ่งที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 7 วัน และเลี้ยงในสภาวะเขย่า ที่ความเร็วรอบ 100 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 7 วัน เช่นกัน จากนั้นทำการเก็บเกี่ยวแผ่นเซลลูโลสและคำนวณหาน้ำหนักแห้งต่ออาหารปริมาตร 1 ลิตร พบว่าจากการเลี้ยงในสภาวะนิ่ง เมื่อใช้เปปโติน เป็นแหล่งไนโตรเจน เซลลูโลสที่ได้มีน้ำหนักสูงสุดเท่ากับ 13.67 กรัมต่อลิตร รองลงมาเป็นยีสต์สกัด แต่เมื่อเปรียบเทียบกับผลการทดลองของ Xue; et. al. (2004) ที่ผลิตเซลลูโลสจาก *A. xylinum* C5 ในสภาวะเดียวกัน พบว่าเมื่อใช้เปปโตินร่วมกับแอมโมเนียมซัลเฟต อัตราส่วน 1:1 จะให้ปริมาณเซลลูโลสสูงสุด และในสภาวะเขย่าพบว่าเมื่อใช้ยีสต์สกัด เป็นแหล่งไนโตรเจน ปริมาณเซลลูโลสที่ได้สูงสุดเท่ากับ 4.81 กรัมต่อลิตร รองลงมาเป็นการใช้เปปโติน แสดงดังตารางที่ 8 และรูปที่ 13

ตารางที่ 8 ผลของแหล่งไนโตรเจนต่อการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

แหล่งไนโตรเจน	ปริมาณเซลลูโลส (กรัมต่อลิตร) ⁽¹⁾		พีเอชหลังการหมัก	
	สภาวะนิ่ง	สภาวะเขย่า	สภาวะนิ่ง	สภาวะเขย่า
เปปโติน	13.67 ^{a(2)}	4.43 ^a	3.95	3.89
ยีสต์สกัด	12.12 ^a	4.81 ^a	3.88	3.82
น้ำแช่ข้าวโพด	9.59 ^b	3.32 ^b	3.72	3.61
แอมโมเนียมซัลเฟต	8.63 ^b	0.93 ^c	3.55	3.56

(1) ค่าเฉลี่ยของผลการทดลองจำนวน 3 ซ้ำ

(2) ค่าที่กำกับด้วยอักษรต่างกันในระดับเดียวกัน แสดงถึงความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P \leq 0.05$)



ภาพที่ 13 ผลของแหล่งไนโตรเจน ต่อการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

และเมื่อนำผลของปริมาณเซลลูโลสจากแหล่งไนโตรเจนแต่ละชนิดมาวิเคราะห์ทางสถิติพบว่า จากการเลี้ยงในสภาวะนิ่ง ปริมาณเซลลูโลสที่ได้จากการใช้ปุ๋ยโดน และยีสต์สกัด ไม่มีความแตกต่างกัน แต่จะแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P \leq 0.05$) กับการใช้น้ำแช่ข้าวโพด และแอมโมเนียมซัลเฟต สำหรับการเลี้ยงในสภาวะเขย่าพบว่าปริมาณเซลลูโลสที่ได้จากการใช้ปุ๋ยโดน และยีสต์สกัด ไม่มีความแตกต่างกัน แต่จะแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P \leq 0.05$) กับการใช้น้ำแช่ข้าวโพด และแอมโมเนียมซัลเฟตเช่นกัน

4.2.3 แร่ธาตุ

เลี้ยงเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ในอาหารสูตรน้ำที่สังเคราะห์จากการผลิตเต้าหู้แผ่น โดยทำการศึกษาแร่ธาตุ 3 ชนิด เปรียบเทียบกันคือ กรดซิตริก แมกนีเซียมซัลเฟต และซิงค์ซัลเฟต ความเข้มข้นร้อยละ 0.1 ในสภาวะนิ่งที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 7 วัน และเลี้ยงในสภาวะเขย่า ที่ความเร็วรอบ 100 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 7 วัน เช่นกัน จากนั้นทำการเก็บเกี่ยวแผ่นเซลลูโลสและคำนวณหาน้ำหนักแห้งต่ออาหารปริมาตร 1 ลิตร พบว่าจากการเลี้ยงในสภาวะนิ่งเมื่อใช้กรดซิตริกเป็นแร่ธาตุ เซลลูโลสที่ได้มีน้ำหนักสูงสุดเท่ากับ 13.07 กรัมต่อลิตร รองลงมาเป็นซิงค์ซัลเฟต แต่เมื่อเปรียบเทียบกับผลการทดลองของ Xue; et. al. (2004) ที่ผลิตเซลลูโลสจากเอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

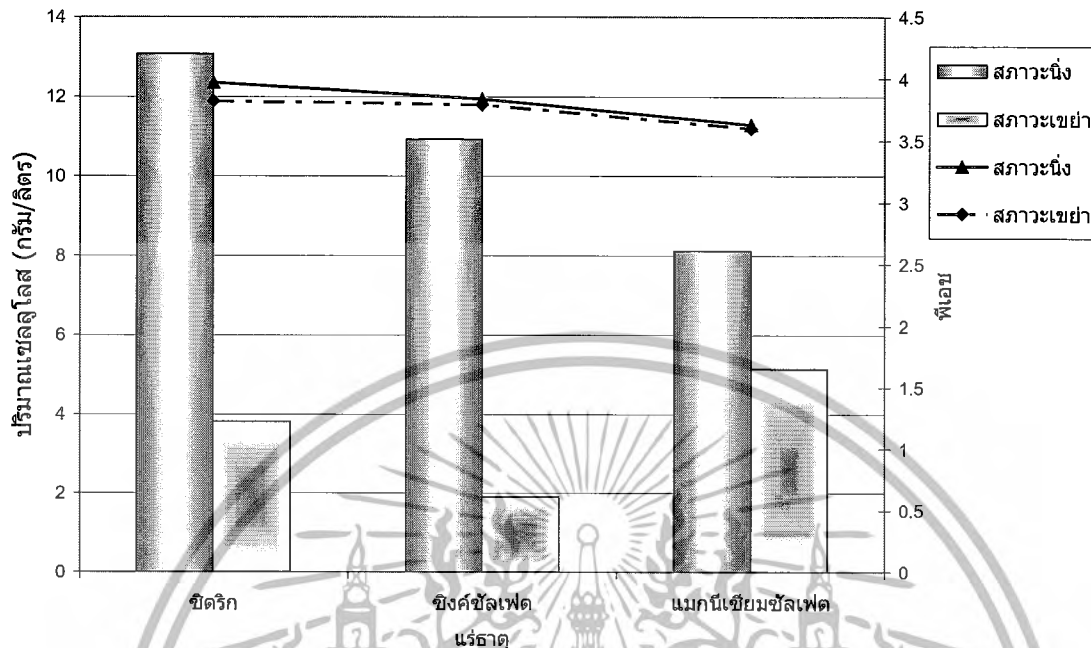
A. xylinum C5 ในสภาวะเดียวกัน พบว่าเมื่อใช้แมกนีเซียมซัลเฟตจะให้ปริมาณเซลลูโลสสูงสุด และในสภาวะเขย่าพบว่าเมื่อใช้แมกนีเซียมซัลเฟตเป็นแร่ธาตุ ปริมาณเซลลูโลสที่ได้สูงสุดเท่ากับ 5.15 กรัมต่อลิตร รองลงมาเป็นการใช้กรดซิตริก แสดงดังตารางที่ 9 และรูปที่ 14 แต่มีรายงานของ Hong J.; et. al. (2003) ที่ผลิตเซลลูโลสจาก *A. xylinum* V6 ในอาหารกลูโคส ในสภาวะเขย่าที่ความเร็วรอบ 200 รอบต่อนาที เมื่อเติมกรดซิตริกลงไปร้อยละ 0.2 จะได้ปริมาณเซลลูโลสเท่ากับ 3.16 กรัมต่อลิตร ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบกับกรณีไม่เติมแร่ธาตุจะได้ปริมาณเซลลูโลสเพียง 1.31 กรัมต่อลิตร แสดงว่าแร่ธาตุมีผลทำให้การผลิตเซลลูโลสเพิ่มขึ้นอย่างเห็นได้ชัด

ตารางที่ 9 ผลของแร่ธาตุต่อการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

แร่ธาตุ	ปริมาณเซลลูโลส (กรัมต่อลิตร) ⁽¹⁾		พีเอชหลังการหมัก	
	สภาวะนิ่ง	สภาวะเขย่า	สภาวะนิ่ง	สภาวะเขย่า
กรดซิตริก	13.07 ^{a(2)}	3.82 ^a	3.97	3.82
ซิงค์ซัลเฟต	10.92 ^a	1.90 ^b	3.84	3.79
แมกนีเซียมซัลเฟต	8.12 ^b	5.15 ^a	3.63	3.60

(1) ค่าเฉลี่ยของผลการทดลองจำนวน 3 ซ้ำ

(2) ค่าที่กำกับด้วยอักษรต่างกันในสดมภ์เดียวกัน แสดงถึงความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P \leq 0.05$)



ภาพที่ 14 ผลของแร่ธาตุต่อการผลิตเซลลูโลสจากแบคทีเรียในสภาพะนิ่งและสภาพะเขย่า

และเมื่อนำผลของปริมาณเซลลูโลสจากแร่ธาตุแต่ละชนิดมาวิเคราะห์ทางสถิติพบว่า จากการเลี้ยงในสภาพะนิ่ง ปริมาณเซลลูโลสที่ได้จากการใช้กรดขี้ดริก และขิงค์ซัลเฟตไม่มีความแตกต่างกัน แต่จะแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P \leq 0.05$) กับการใช้แมกนีเซียมซัลเฟต สำหรับการเลี้ยงในสภาพะเขย่าพบว่าปริมาณเซลลูโลสที่ได้จากการใช้กรดขี้ดริก และแมกนีเซียมซัลเฟตไม่มีความแตกต่างกัน แต่จะแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P \leq 0.05$) กับการใช้ขิงค์ซัลเฟต

4.3 เปรียบเทียบปริมาณเซลลูโลสที่ได้จากการเลี้ยงในสภาพะที่เหมาะสมของสภาพะนิ่งและสภาพะเขย่า

เลี้ยงเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ในอาหารสูตรน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่น โดยในสภาพะนิ่งมี น้ำตาลฟรุกโตส เปปโติน และกรดขี้ดริก เป็นแหล่งคาร์บอน แหล่งไนโตรเจน และแร่ธาตุ ตามลำดับ เลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 7 วัน ส่วนในสภาพะเขย่ามี น้ำตาลแมนนิทอล ยีสต์สกัด และแมกนีเซียมซัลเฟตเป็นแหล่งคาร์บอน แหล่งไนโตรเจน และแร่ธาตุ ตามลำดับ เลี้ยงเชื้อบนเครื่องเขย่าที่ความเร็วรอบ 100 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 7 วัน จากนั้นทำการเก็บเกี่ยวแผ่นเซลลูโลสและคำนวณหาปริมาณเซลลูโลสต่ออาหารปริมาตร 1 ลิตรของทั้ง 2 สภาพะ พบว่าเซลลูโลสที่เพาะเลี้ยงในสภาพะนิ่งให้ผลผลิตเท่ากับ 14.13 กรัมต่อลิตร ซึ่ง

มากกว่าผลผลิตที่ได้จากการเลี้ยงในสภาพะเขย่าซึ่งได้เท่ากับ 5.26 และเมื่อนำผลของปริมาณเอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

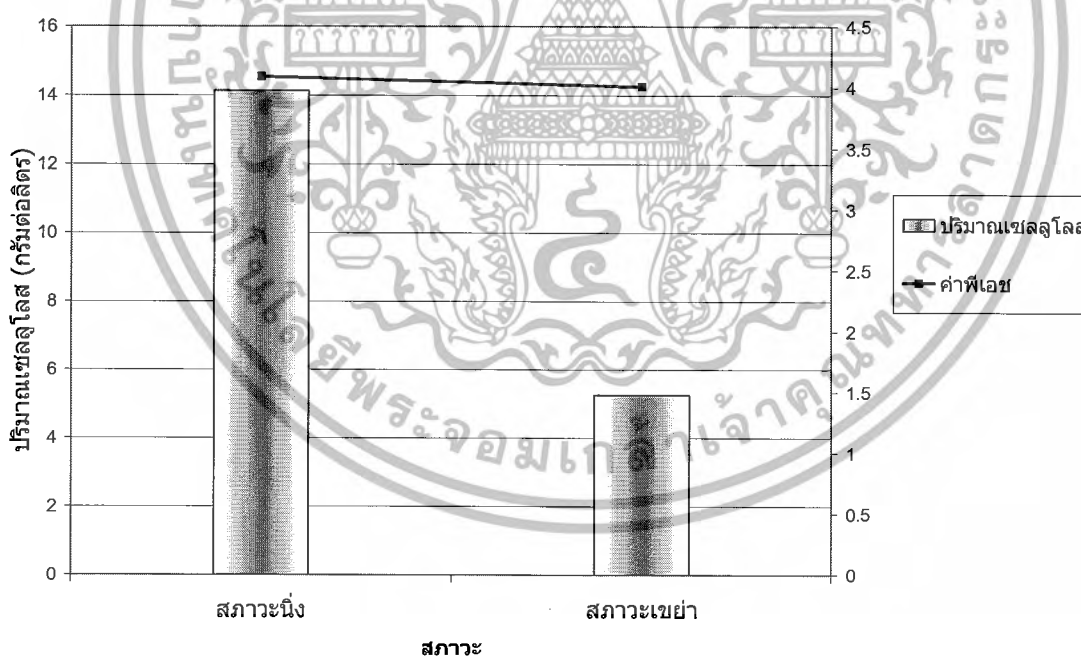
เซลล์โลสที่ได้ของทั้ง 2 สภาวะมาวิเคราะห์ทางสถิติพบว่าแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P \leq 0.05$)

ตารางที่ 10 ผลการเปรียบเทียบปริมาณเซลล์โลสที่ได้จากการเลี้ยงในสภาวะที่เหมาะสมทั้งในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า เป็นเวลา 7 วัน

สภาวะ	ปริมาณเซลล์โลส (กรัมต่อลิตร) ⁽¹⁾	พีเอชหลังการหมัก
สภาวะนิ่ง	14.13 ^{a(2)}	4.09
สภาวะเขย่า	5.26 ^b	4.01

(1) ค่าเฉลี่ยของผลการทดลองจำนวน 3 ซ้ำ

(2) ค่าที่กำกับด้วยอักษรต่างกันในสดมภ์เดียวกัน แสดงถึงความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P \leq 0.05$)



ภาพที่ 15 ผลเปรียบเทียบของการผลิตเซลล์โลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

ทั้งนี้จากการศึกษาการผลิตเซลล์โลสจากแบคทีเรียในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า ความสัมพันธ์ระหว่างการสร้างเซลล์โลสที่เกิดในสภาวะทั้งสองนั้นแตกต่างกัน ซึ่งจากการสังเกตลักษณะการสร้างเซลล์โลสที่สภาวะนิ่งจะสร้างเซลล์โลสในลักษณะเป็นเส้นใยและรวมตัวกันเป็นเอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

แผ่นวุ้นหนา ลอยอยู่เหนือผิวหน้า อาหารเหลวเพื่อรับออกซิเจน ส่วนในสภาวะเขย่าการสร้าง เซลลูโลสจะมีลักษณะเป็นเม็ดๆ หรือเกาะกันเป็นก้อน (pellet) ซึ่งสอดคล้องกับรายงานการทดลอง ของ ลำพิ่ง (2002)



ภาพที่ 16 รูปแสดงเซลลูโลสที่ผลิตจากเชื้อแบคทีเรีย *A. xylinum* TISTR 976 ในสภาวะเขย่า

นอกจากนี้ปริมาณผลผลิตเซลลูโลสที่ได้จากการเลี้ยง *A. xylinum* TISTR 976 ในสภาวะนิ่งมีปริมาณมากกว่าอย่างเห็นได้ชัด (ประมาณ 2.5 เท่า) ซึ่งอาจเป็นผลมาจากการรบกวนการผลิตเซลลูโลสโดย *Acetobacter* ในระหว่างการเขย่า (Yoshino; et. al. 1996) และสอดคล้องกับรายงานของ Toyosaki; et. al. (1995); Tsuchida และ Yoshinaga (1997) ที่กล่าวว่าแบคทีเรีย *Acetobacter* ส่วนใหญ่แล้วจะผลิตเซลลูโลสในสภาวะนิ่งได้ปริมาณมากกว่าในสภาวะเขย่า มีเพียงไม่กี่สายพันธุ์ที่สามารถผลิตเซลลูโลสได้มากกว่าในสภาวะนิ่ง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

บทที่ 5

สรุปและข้อเสนอแนะ

5.1 ศึกษาองค์ประกอบของน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่น

จากการศึกษาองค์ประกอบของน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่นซึ่งนำมาใช้ผลิตเป็นเซลล์ูโลสจากแบคทีเรีย พบว่าน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้แผ่นมีสภาพเป็นกรด มีค่าพีเอชเท่ากับ 3.86 และมีปริมาณโปรตีนเมื่อใช้วิธีวิเคราะห์แบบเจลดาร์ลในรูปของ crude protein ร้อยละ 2.18

5.2 ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลล์ูโลสจากแบคทีเรีย

5.2.1 แหล่งคาร์บอน

การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลล์ูโลสของเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ในสภาวะนิ่งนั้นเมื่อเลี้ยงเชื้อโดยใช้แหล่งคาร์บอนต่างๆกัน พบว่าน้ำตาลฟรุกโตสจะให้ผลผลิตเซลล์ูโลสสูงสุดเท่ากับ 13.25 กรัมต่อลิตร สำหรับการเลี้ยงในสภาวะเขย่าพบว่าน้ำตาลแมนนิทอลจะให้ปริมาณเซลล์ูโลสสูงสุด คือ 5.97 กรัมต่อลิตร เมื่อนำผลมาวิเคราะห์ทางสถิติพบว่า จากการเลี้ยงในสภาวะนิ่ง ปริมาณเซลล์ูโลสที่ได้จากการใช้น้ำตาลฟรุกโตส น้ำตาลแมนนิทอล และน้ำตาลซูโครสไม่มีความแตกต่างกัน แต่จะแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับการใช้น้ำตาลกลูโคสที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 สำหรับการเลี้ยงในสภาวะเขย่าพบว่าปริมาณเซลล์ูโลสที่ได้จากน้ำตาลทั้งสี่ชนิดไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

5.2.2 แหล่งไนโตรเจน

การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลล์ูโลสของเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ในสภาวะนิ่งนั้นเมื่อเลี้ยงเชื้อโดยใช้แหล่งไนโตรเจนต่างๆกัน พบว่าเปปโตเนจะให้ผลผลิตเซลล์ูโลสสูงสุดเท่ากับ 13.67 กรัมต่อลิตร สำหรับการเลี้ยงในสภาวะเขย่าพบว่ายีสต์สกัดจะให้ปริมาณเซลล์ูโลสสูงสุด คือ 4.81 กรัมต่อลิตร เมื่อนำผลมาวิเคราะห์ทางสถิติพบว่า จากการเลี้ยงในสภาวะนิ่ง ปริมาณเซลล์ูโลสที่ได้จากการใช้เปปโตเน และยีสต์สกัด ไม่มีความแตกต่างกัน แต่จะแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับการใช้น้ำแซ่ข้าวโพด และแอมโมเนียมซัลเฟต ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 สำหรับการเลี้ยงในสภาวะเขย่าพบว่าปริมาณเซลล์ูโลสที่ได้จากการใช้เปปโตเน และยีสต์สกัด ไม่มีความแตกต่างกัน แต่จะแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับการใช้น้ำแซ่ข้าวโพด และแอมโมเนียมซัลเฟต ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 เช่นกัน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

5.2.3 แร่ธาตุ

การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลลูโลสของเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ในสภาวะนิ่งนั้นเมื่อเลี้ยงเชื้อโดยใช้แร่ธาตุต่างๆกัน พบว่ากรดซิตริก จะให้ผลผลิตเซลลูโลสสูงสุดเท่ากับ 13.07 กรัมต่อลิตร สำหรับการเลี้ยงในสภาวะเขย่า พบว่าแมกนีเซียมซัลเฟต จะให้ปริมาณเซลลูโลสสูงสุด คือ 5.15 กรัมต่อลิตร เมื่อนำผลมาวิเคราะห์ทางสถิติพบว่าจากการเลี้ยงในสภาวะนิ่งปริมาณเซลลูโลสที่ได้จากการใช้กรดซิตริก และซิงค์ซัลเฟตไม่มีความแตกต่างกัน แต่จะแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับการใช้แมกนีเซียมซัลเฟต ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 สำหรับการเลี้ยงในสภาวะเขย่าพบว่าปริมาณเซลลูโลสที่ได้จากการใช้แมกนีเซียมซัลเฟต และกรดซิตริกไม่มีความแตกต่างกัน แต่จะแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับการซิงค์ซัลเฟตที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

5.3 เปรียบเทียบปริมาณเซลลูโลสที่ได้จากการเลี้ยงในสภาวะที่เหมาะสมของสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่า

การศึกษาเลี้ยงเชื้อ *A. xylinum* TISTR 976 ในอาหารสูตรน้ำที่จากการผลิตเต้าหู้แผ่น ในสภาวะนิ่ง และสภาวะเขย่า โดยใช้แหล่งคาร์บอน แหล่งไนโตรเจน และแร่ธาตุที่เหมาะสมที่สุดของแต่ละสภาวะ คือสภาวะนิ่งใช้ น้ำตาลฟรุกโตส เปปโตน และกรดซิตริก ส่วนสภาวะเขย่าใช้ น้ำตาลแมนนิทอล ยีสต์สกัด และแมกนีเซียมซัลเฟตเป็นแหล่งคาร์บอน แหล่งไนโตรเจน และแร่ธาตุ ตามลำดับ เมื่อทำการเก็บเกี่ยวปริมาณเซลลูโลสในสภาวะนิ่งและสภาวะเขย่าจะได้ปริมาณเซลลูโลสเท่ากับ 14.13 และ 5.26 กรัมต่อลิตร ตามลำดับ ดังนั้นในการทดลองนี้การผลิตเซลลูโลสในสภาวะนิ่งจะให้ผลผลิตสูงกว่าสภาวะเขย่าและเมื่อนำผลที่ได้ไปวิเคราะห์ทางสถิติพบว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

ข้อเสนอแนะ

1. ในการทดลองศึกษาหาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลลูโลส ไม่ว่าจะเป็แหล่งคาร์บอน แหล่งไนโตรเจน และแร่ธาตุนั้นนำมาศึกษาเพียงไม่กี่ชนิด ทำให้ผลการทดลองที่ได้ ไม่ครอบคลุมนัก เพราะฉะนั้นควรจะมีการศึกษาต่อไปว่าแต่ละสายพันธุ์เหมาะสมกับสารอาหารประเภทใด
2. ผลผลิตเซลลูโลสที่ได้จากการเลี้ยง *A. xylinum* TISTR 976 ในสภาวะเขย่า ที่มีลักษณะเป็นเม็ดๆ รูปร่างไม่แน่นอน นิ่ม และอมน้ำมาก จึงยังไม่เป็นที่แน่ชัดว่าจะสามารถนำไปใช้ประโยชน์ได้

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เช่นเดียวกับผลผลิตจากสภาวะเขย่าได้หรือไม่ หรือสามารถนำไปประยุกต์ใช้ในด้านใดบ้าง จึงควรมีการศึกษาค้นคว้าต่อไป



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เอกสารอ้างอิง

จุฑารัตน์ อนิวรรณพงษ์, มาลัย พูลธิเวทย์. 2539. การศึกษาปัจจัยที่เหมาะสมในการผลิตวุ้นสวรรค์จากน้ำทิ้งเต้าหู้.โครงการพิเศษภาควิชาชีววิทยาประยุกต์ คณะวิทยาศาสตร์. สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง.

ลำพิ่ง พุ่มจันทร์. 2545. การคัดเลือกสายพันธุ์แบคทีเรียเซลลูโลส *Acetobacter* sp. จากตัวอย่างผลไม้ ในเขตร้อนและสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเซลลูโลส. วิทยานิพนธ์มหาบัณฑิต สาขา เทคโนโลยีชีวภาพ. สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง.

วรารุณี ครูสง. การยืดอายุความสดของกล้วยไข่โดยอาศัยการเคลือบผิวด้วยวุ้นเซลลูโลสจากแบคทีเรีย *Acetobacter xylinum* DK. วารสารเกษตรพระจอมเกล้า. 19(2):42-49

วิภารัตน์ เพชรชู. 2542. เจลลี่ผสมวุ้นน้ำมะพร้าวแคลอรีต่ำ.ปัญหาพิเศษปริญญาตรี. สาขาวิชาอุตสาหกรรมเกษตร. สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง.

Hong,J.2003. Increased Production of Bacterial Cellulose By *Acetobacter* sp.V6 in Synthetic Media under Shaking Culture Condition,Bioresource Technology. 86:215-219

Jonas,R and Farah,L.F.1998. Production and Application of Microbial Cellulose,Polymer Degradation and Stability. 59:101-106

Oikawa,T.,Ohtori,T and Ameyama,M.1995. Production of Cellulose from D-mannitol by *Acetobacter xylinum* KU-1. Biosci.Biotech.Biochem.59(2):331-332

Ramana,K.V., Tomar,A and Singh,L.2000. Effect of Various Carbon and Nitrogen Sources on Cellulose Synthesis by *Acetobacter xylinum*. World J. Microbiol. Biotech.16:245-248

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

- Satoshi,M.,Tatsuhiko,O and Naokazu,S.1993. Production of Cellulose from Glucose by *Acetobacter xylinum*. J.Ferment.Bioen.75(1):18-22
- Seto,A.,Kojima,Y and Tonouchi,N.1994. Screening of Bacteria Cellulose-producing *Acetobacter* Strains Suitable for Sucrose as a Carbon Source. Biosci .Biotech. Biochem.61(4):735-736
- Toyosaki, H., Naritomi, T., Seto, A., Matsuoka, M., Tsuchida, T. and Yoshinaga, F. 1995. Screening of bacterial cellulose-producing *Acetobacter* strains suitable for agitated culture. Biosci. Biotech. Biochem. 59 :1498–1502.
- Tsuchida, T. and Yoshinaga, F. 1997. Production of bacterial cellulose by agitation culture systems. Pure Appl. Chem. 69 :2453–2458.
- Xue Lu, Yang Qian and Tang Yan ,2004 . Bacterial Cellulose Production by Soybean Whey Based Medium , KMITL SCIENCE JOURNAL SPECIAL ISSUE2nd International Symposium on Bio-control and Biotechnology.6-9 January 2004.4(1):100-107
- Yoshinaga,F.,Tonouchi,N and Watanabe,K.1997. Research Progress in Production of Bacterial Cellulose by Aeration and Agitation Culture and Its Application as a New Industrial Material . Biosci.Biotech.Biochem.61(2):219-224

ภาคผนวก ก. อาหารเลี้ยงเชื้อและวิธีการเตรียม

1. อาหารเลี้ยงเชื้อสูตรน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้

น้ำตาลซูโครส	30	กรัม
เปปโตน	10	กรัม
กรดซिटริก	1	กรัม
น้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้	1	ลิตร

นำน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้มากรองด้วยผ้าขาวบาง จากนั้นเติมน้ำตาลซูโครสและเปปโตน
 อุณหภูมิให้ละลายเป็นเนื้อเดียวกัน ทิ้งให้เย็นแล้วเติม กรดซิทริก คนให้ละลาย นำไปฆ่าเชื้อด้วยหม้อนึ่ง
 ความดันไอน้ำที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที



ภาคผนวก ข.

การวิเคราะห์องค์ประกอบของน้ำทิ้งจากการผลิตเต้าหู้

การวัดค่าความเป็นกรด-ด่าง

เครื่องมือและอุปกรณ์

1. เครื่องวัดความเป็นกรด-ด่าง (pH meter)
2. น้ำกลั่น
3. สารละลายฟิเอชมาตรฐาน ฟิเอช 4.0, 7.0 และ 10.0

วิธีวิเคราะห์

1. ใช้น้ำกลั่นฉีดล้างแท่งแก้วอิเล็กโทรดให้สะอาดใช้กระดาษทิชชูซับน้ำให้แห้ง
2. ปรับเครื่องวัดค่าความเป็นกรด-ด่างให้ได้ค่ามาตรฐานตามคำแนะนำในคู่มือของเครื่องวัด
3. ค่าความเป็นกรด-ด่างโดยใช้สารละลายฟิเอชมาตรฐานที่มีค่าใกล้เคียงกับฟิเอชของตัวอย่างน้ำ
4. ฉีดล้างแท่งอิเล็กโทรดด้วยน้ำกลั่นอีกครั้ง ซับน้ำให้แห้ง
5. นำแท่งอิเล็กโทรดจุ่มลงในตัวอย่างน้ำ วัดค่าความเป็นกรด-ด่างและจดบันทึกไว้
6. เมื่อวัดค่าเสร็จแล้ว ล้างหัวอิเล็กโทรดให้สะอาดด้วยน้ำกลั่นอีกครั้ง

การวัดปริมาณโปรตีนโดยวิธีเจลดาล์ (Kjeldahl method) (A.O.A.C., 1990)

เครื่องมือและอุปกรณ์

1. ขวดย่อยโปรตีนขนาด 250-300 มิลลิลิตร
2. อุปกรณ์ให้ความร้อน
3. อุปกรณ์กลั่นโปรตีน (Semi-micro distillation)
4. ขวดรูปชมพู่ขนาด 100 มิลลิลิตร
5. ขวดปรับปริมาตร 100 มิลลิลิตร
6. บีเปต
7. บิวเรตขนาด 50 มิลลิลิตร
8. ลูกแก้ว (Glass bead)
9. กระดาษกรอง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารเคมี

1. โซเดียมซัลเฟต
2. เมอร์คิวรีซัลเฟต ละลายเมอร์คิวรีออกไซด์จำนวน 10 กรัม ในกรดซัลฟิวริกเข้มข้น 12 มิลลิลิตรแล้วเติมน้ำ 92 มิลลิลิตร
3. กรดซัลฟิวริกเข้มข้น
4. โซเดียมไฮดรอกไซด์ 60 กรัม และโซเดียมไทโอซัลเฟต 5 กรัมในน้ำกลั่น แล้วปรับปริมาตรเป็น 100 มิลลิลิตร
5. กรดบอริกเข้มข้นร้อยละ 4
6. กรดไฮโดรคลอริกเข้มข้น 0.02 นอร์มอล
7. อินดิเคเตอร์ ละลายเมทิลเรด 0.2 กรัมและเมทิลีนบลู 0.1 กรัม ในเอทานอลร้อยละ 95 100 มิลลิลิตร

วิธีการวิเคราะห์

1. ชั่งตัวอย่างบนกระดาษกรองให้ได้น้ำหนักที่แน่นอน ประมาณ 0.5-1 กรัม ห่อให้มิดชิดใส่ลงในขวดย่อยโปรตีน
2. เติมโซเดียมซัลเฟต 2 กรัมและเมอร์คิวรีซัลเฟต 5 มิลลิลิตร แล้วใส่ลูกแก้ว
3. เติมกรดซัลฟิวริกเข้มข้น 20 มิลลิลิตร
4. ย่อยบนอุปกรณ์ให้ความร้อน จนกระทั่งได้สารละลายใส ปล่อยให้ทิ้งไว้ให้เย็น ล้างขวดด้วยน้ำกลั่น ทิ้งให้เย็นแล้วถ่ายลงในขวดปรับปริมาตรให้ได้ 100 มิลลิลิตร
5. จัดอุปกรณ์กลั่น นำขวดรูปชมพู่ขนาด 100 มิลลิลิตร ที่บรรจุกรดบอริกเข้มข้นร้อยละ 4 ปริมาตร 5 มิลลิลิตร และเติมอินดิเคเตอร์ 1-2 หยด นำไปรองรับของเหลวที่กลั่นได้ โดยให้ส่วนปลายของอุปกรณ์ควมแน่นจุ่มลงในสารละลายกรดนี้
6. นำสารละลายตัวอย่างใส่ลงในช่องตัวอย่าง เติมสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์เข้มข้นร้อยละ 60 ปริมาตร 10 มิลลิลิตร ลงในช่องตัวอย่าง
7. กลั่นนานประมาณ 10 นาที
8. โทเทรตสารละลายที่กลั่นได้ด้วยกรดไฮโดรคลอริกเข้มข้น 0.02 นอร์มอล จนกระทั่งสีของสารละลายเปลี่ยนจากสีเขียวเป็นสีม่วง ทำแบลนด์ตามวิธีการวิเคราะห์ตัวอย่างโดยใช้น้ำกลั่นแทนตัวอย่าง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การคำนวณ

$$\text{ปริมาณไนโตรเจนทั้งหมด (ร้อยละ)} = ((A-B) \times N \times 14 \times 100) / (W \times 1000)$$

A คือ ปริมาณของกรดไฮโดรคลอริกที่ใช้ในการไทเทรตกับตัวอย่าง

B คือ ปริมาตรของกรดไฮโดรคลอริกที่ใช้ในการไทเทรตกับแบลนก์

W คือ น้ำหนักตัวอย่าง

N คือ ความเข้มข้นของกรดไฮโดรคลอริก (นอร์มอล)

กรณีเป็นปริมาณโปรตีน (ร้อยละ) คูณด้วย 6.25



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาคผนวก ค.

การวิเคราะห์หาผลผลิตของเซลลูโลส

1. การวิเคราะห์หาผลผลิตของเซลลูโลส

1. อบกระดาษกรองwhatman เบอร์ 1 ที่อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 12-16 ชั่วโมง แล้วนำไปทำให้เย็นในเดซีเคเตอร์ ซึ่งห่าน้ำหนักที่แน่นอน
2. นำเซลลูโลสที่เก็บได้มาวางบนกระดาษกรองที่ทราบน้ำหนักที่แน่นอน นำมาอบที่อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 12 ชั่วโมง ทิ้งให้เย็นในเดซีเคเตอร์
3. นำเซลลูโลสมาชั่งน้ำหนัก และนำมาคำนวณหาน้ำหนักเซลลูโลสแห้งจากสูตร

การคำนวณ

น้ำหนักเซลลูโลสแห้ง (กรัมต่อปริมาณอาหารเลี้ยงเชื้อ)
 = น้ำหนักกระดาษกรองที่มีเซลลูโลสหลังอบ – น้ำหนักกระดาษกรองที่ทราบน้ำหนักที่แน่นอน

จากนั้น นำน้ำหนักเซลลูโลสแห้งมาคำนวณผลผลิตของเซลลูโลสที่ได้ จากสูตร
 ผลผลิตเซลลูโลสที่ได้(กรัมต่อลิตร) = $\frac{\text{น้ำหนักเซลลูโลสแห้ง} \times 1000 \text{ มิลลิลิตร}}{\text{ปริมาตรอาหารเลี้ยงเชื้อ (มิลลิลิตร)}}$

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
 ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาคผนวก ง. การวิเคราะห์ทางสถิติ

ทำการวิเคราะห์ทางสถิติด้วยคอมพิวเตอร์ โดยใช้ข้อมูลแต่ละช่วงการทดลอง ซึ่งเป็นแผนการทดลองแบบ Completely Randomized Design (CRD) มาทำการวิเคราะห์ในโปรแกรม SPSS for Windows version 10.0 โดยวิเคราะห์ค่าความแปรปรวนและเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของต้นคั้น ค่าในสดมภ์เดียวกันแสดงว่าไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ($P \leq 0.05$) ซึ่งให้ผลดังนี้



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

แหล่งคาร์บอน

Oneway

ANOVA

		Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
นิง	Between Groups	21.838	3	7.279	4.542	.039
	Within Groups	12.822	8	1.603		
	Total	34.660	11			
เขย่า	Between Groups	11.518	3	3.839	.671	.594
	Within Groups	45.805	8	5.726		
	Total	57.323	11			

Post Hoc Tests

Homogeneous Subsets

นิง

Duncan^a

คาร์บอน	N	Subset for alpha = .05	
		1	2
น้ำตาลกลูโคส	3	9.4933	
น้ำตาลซูโครส	3	10.8267	10.8267
น้ำตาลแมนนิทอล	3	11.3133	11.3133
น้ำตาลฟรุกโตส	3		13.2533
Sig.		.130	.054

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 3.000.

เขย่า

Duncan^a

คาร์บอน	N	Subset for alpha = .05
		1
น้ำตาลกลูโคส	3	3.3344
น้ำตาลฟรุกโตส	3	5.1067
น้ำตาลซูโครส	3	5.3555
น้ำตาลแมนนิทอล	3	5.9700
Sig.		.240

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 3.000.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

แหล่งไนโตรเจน

Oneway

ANOVA

		Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
นิง	Between Groups	47.766	3	15.922	14.565	.001
	Within Groups	8.745	8	1.093		
	Total	56.511	11			
เขย่า	Between Groups	27.467	3	9.156	26.587	.000
	Within Groups	2.755	8	.344		
	Total	30.222	11			

Post Hoc Tests

Homogeneous Subsets

นิง

Duncan^a

ไนโตรเจน	N	Subset for alpha = .05	
		1	2
แอมโมเนียมซัลเฟต	3	8.6367	
น้ำแฆข้าวโพด	3	9.5933	
ยีสต์สกัด	3		12.1167
เปปโดน	3		13.6667
Sig.		.295	.107

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 3.000.

เขย่า

Duncan^a

ไนโตรเจน	N	Subset for alpha = .05		
		1	2	3
แอมโมเนียมซัลเฟต	3	.9300		
น้ำแฆข้าวโพด	3		3.3200	
เปปโดน	3			4.4267
ยีสต์สกัด	3			4.8133
Sig.		1.000	1.000	.443

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 3.000.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

แร่ธาตุ

Oneway

ANOVA

		Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
นึ่ง	Between Groups	37.021	2	18.511	10.271	.012
	Within Groups	10.813	6	1.802		
	Total	47.834	8			
เขย่า	Between Groups	15.979	2	7.990	10.307	.011
	Within Groups	4.651	6	.775		
	Total	20.630	8			

Post Hoc Tests

Homogeneous Subsets

นึ่ง

Duncan^a

แร่ธาตุ	N	Subset for alpha = .05	
		1	2
แมกนีเซียมซัลเฟต	3	8.1167	
ซิงค์ซัลเฟต	3		10.9233
กรดซิดริก	3		13.0700
Sig.		1.000	.098

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 3.000.

เขย่า

Duncan^a

แร่ธาตุ	N	Subset for alpha = .05	
		1	2
ซิงค์ซัลเฟต	3	1.9033	
กรดซิดริก	3		3.8167
แมกนีเซียมซัลเฟต	3		5.1500
Sig.		1.000	.113

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 3.000.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สภาวะที่เหมาะสม

Oneway

ANOVA

YIELD

	Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.
Between Groups	305.872	2	152.936	267.314	.000
Within Groups	3.433	6	.572		
Total	309.305	8			

Post Hoc Tests

Homogeneous Subsets

YIELD

Duncan^a

รวม	N	Subset for alpha = .05		
		1	2	3
-	3	.0000		
สภาวะเขย่า	3		5.2567	
สภาวะนิ่ง	3			14.1267
Sig.		1.000	1.000	1.000

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 3.000.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหาและต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้