

การศึกษาองค์ประกอบของน้ำตาลในพอลิแซ็คคาไรด์ที่ผลิตโดย
“สาหร่ายเน็ดลาม” (*Nostoc commune*, Cyanophyta)

STUDIES ON SUGAR COMPOSITIONS OF POLYSACCHARIDE OF
“HED LAB ALGA” (*Nostoc commune*, CYANOPHYTA)

นารินทร์ จันทร์สว่าง

NARIN CHANSAWANG

วิทยานิพนธ์เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาทางหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต
สาขาวิชาเคมีโภชนาลัยชั้นโท

บัณฑิตวิทยาลัย

สถาบันเทคโนโลยีแห่งจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2547

ISBN 974-9700-72-4

31 พ.ศ. 2547



โดย บริษัทระบบขนส่งมวลชนกรุงเทพ จำกัด (มหาชน) ผู้ดูแลระบบขนส่งมวลชนในกรุงเทพฯ ให้มีความเรียบง่ายและทันสมัย จึงได้ดำเนินการซ่อมแซมทางคันไลน์ชั้นภาพแห่งชาติ อาคารสถานที่และงานพัฒนาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งชาติ 73/1 ถนนพระรามที่ 6 เขตราชเทวี กรุงเทพฯ 10400

การศึกษาองค์ประกอบของน้ำตาลในพอลิแซ็คคาไรด์ที่ผลิตโดย
“สาหร่ายเห็ดดาว” (*Nostoc commune*, Cyanophyta)

STUDIES ON SUGAR COMPOSITIONS OF POLYSACCHARIDE OF
“HED LAB ALGA” (*Nostoc commune*, CYANOPHYTA)

นารินทร์ จันทร์สว่าง

NARIN CHANSAWANG

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาเทคโนโลยีชีวภาพ

บัณฑิตวิทยาลัย

สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง

พ.ศ. 2547

ISBN 974-9700-72-4

**STUDIES ON SUGAR COMPOSITIONS OF POLYSACCHARIDE OF
“HED LAB ALGA” (*Nostoc commune*, CYANOPHYTA)**

NARIN CHANSAWANG

A THESIS SUBMITTED IN PARTIAL FULFILLMENT

OF THE REQUIREMENT FOR THE DEGREE OF

MASTER OF SCIENCE IN BIOTECHNOLOGY

SCHOOL OF GRADUATE STUDIES

KING MONGKUT'S INSTITUE OF TECHNOLOGY LADKRABANG

2004

ISBN 974-9700-72-4

COPYRIGHT 2004
SCHOOL OF GRADUATE STUDIES
KING MONGKUT'S INSTITUTE OF TECHNOLOGY LADKRABANG

บัณฑิตวิทยาลัย
สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง
ใบรับรองวิทยานิพนธ์

หัวข้อวิทยานิพนธ์

การศึกษาองค์ประกอบของน้ำตาลในพอลิเซ็กคาไรด์ที่ผลิตโดย “สาหร่ายเห็ดล่า”
(*Nostoc commune, Cyanophyta*)

STUDIES ON SUGAR COMPOSITIONS OF POLYSACCHARIDE OF
“HED LAB ALGA” (*Nostoc commune, CYANOPHYTA*)

ชื่อนักศึกษา

นางสาวนารินทร์ จันทร์สว่าง

รหัสประจำตัว

44065205

ปริญญา

วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชา

เทคโนโลยีชีวภาพ

อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์ รศ.สุขใจ

ชูจันทร์

อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์ร่วม ดร.อาภารัตน์

มหาจันทร์

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์		ลายมือชื่อ
รศ.ดร.พรรภี	วิริตาภิชิต	
รศ.สุขใจ	ชูจันทร์	
รศ.มาลินี	ตันติยากรรณ์	
รศ.อรุณี	คงศักดิ์ไพศาล	
ดร.อาภารัตน์	มหาจันทร์	

SCHOOL OF GRADUATE STUDIES

วัน/เดือน/ปี ที่สอบ 28 เมษายน 2547 เวลา 9.00-11.00 น.

สถานที่สอบ ณ อาคารจุฬาภรณวัลลักษณ์ 1 ชั้น 4 ห้อง 424

บัณฑิตวิทยาลัยรับรองแล้ว

(ผศ.ดร. จารุวัตร เจริญสุข)

คอมบดีบัณฑิตวิทยาลัย

วันที่.....๑๑.....เดือน.....พฤษภาคม..... พ.ศ.....๒๕๔๗

หัวข้อวิทยานิพนธ์	การศึกษาองค์ประกอบของน้ำตาลในพอลิแซ็คไครค์ที่ผลิตโดย “สาหร่ายเห็ดลาม” (<i>Nostoc commune</i> , Cyanophyta)
นักศึกษา	นางสาวนารินทร์ จันทร์สว่าง
รหัสประจำตัว	44065205
ปริญญา	วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต
สาขาวิชา	เทคโนโลยีชีวภาพ
พ.ศ.	2547
อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์	รศ. สุขใจ ชูจันทร์
อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์ร่วม	ดร. อาจารัตน์ มหาบันธ์

บทคัดย่อ

นำสาหร่ายเห็ดลาม (*Nostoc commune* Vaucher, Cyanobacteria) จาก 3 แหล่ง คือ (1) ที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติซึ่งมีลักษณะเป็นแผ่นแน่น (2) จากการเพาะเลี้ยงบนอาหารร้อนได้สาหร่ายที่มีการเจริญเติบโตลักษณะเป็นก้อนร้อนคล้ายเยลลี่ (3) จากการเพาะเลี้ยงในอาหารเหลวได้สาหร่ายที่มีการเจริญเติบโตในลักษณะของกลุ่มเซลล์เป็นรูปทรงกลมห่อหุ้มของเหลวหนืดอยู่ภายในกลุ่มเซลล์ มาสกัดสารพอลิแซ็คไครค์ด้วยตัวทำละลาย 3 ชนิด ได้แก่ น้ำร้อน เอทานอล 80 เปอร์เซ็นต์ และ EDTA 0.1 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม พบว่าการใช้น้ำร้อนสกัดสารพอลิแซ็คไครค์ได้ดีกว่าการสกัดด้วยเอทานอลและ EDTA ตามลำดับ พอลิแซ็คไครค์จากกลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงบนอาหารร้อนสูตร BGA ให้ปริมาณพอลิแซ็คไครค์มากที่สุดเท่ากับ 53.03 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมน้ำหนักแห้งสาหร่ายเนื่องจากสาหร่ายเห็ดลามมีคุณสมบัติปล่อยพอลิแซ็คไครค์ออกนอกเซลล์ จึงสกัดสารพอลิแซ็คไครค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์จากการเพาะเลี้ยงสาหร่ายบนอาหารร้อนสูตร BGA พบว่าให้ปริมาณพอลิแซ็คไครค์ เท่ากับ 79.48 มิลลิกรัมต่อกิโลกรัมน้ำหนักแห้งของสารที่ปล่อยออกนอกเซลล์ ส่วนพอลิแซ็คไครค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลวสูตร BGA และ BG-11 ในถังการนึ่ง ขนาด 8 ลิตร อายุ 20 วัน ให้ผลผลิตพอลิแซ็คไครค์ที่ละลายน้ำได้ เท่ากับ 52.11 และ 42.53 มิลลิกรัมพอลิแซ็คไครค์ต่อลิตรต่อวัน ตามลำดับ เมื่อนำพอลิแซ็คไครค์ที่ได้จากทั้ง 3 กลุ่มสกัดด้วยน้ำร้อน เอทานอล และ EDTA มาวิเคราะห์องค์ประกอบของน้ำตาล 11 ชนิด ด้วยเครื่องแก๊ส โคมากาโทรกราฟ เครื่องตรวจวัดเป็น mass selective detector พบว่าทุกตัวอย่างสาหร่ายให้องค์ประกอบน้ำตาลทุกชนิด ได้แก่ ฟูโคส ไซโลส ไรโนส แมนโนส ฟรูโคโตส กาแลคโตส กลูโคส กรดกาแเดคทิวโรนิก กรดกลูคิวโรนิก อะราบิโนส และแรโนโนส ในปริมาณที่แตกต่างกัน

Thesis Title	Studies on Sugars Compositions of Polysaccharide of “Hed Lab Alga” (<i>Nostoc commune</i> , Cyanophyta)
Student	Miss Narin Chansawang
Student ID.	44065205
Degree	Master of Science
Programme	Biotechnology
Year	2004
Thesis Advisor	Assoc. Prof. Sukjai Choojun
Thesis Co-advisor	Dr. Aparat Mahakhan

ABSTRACT

Three different characteristics of “Hed Lab Alga” (*Nostoc commune* Vaucher, Cyanobacteria) were collected from 3 sources; (1) thin jelly-like sheets, from a natural habitat; (2) jelly-like spheroid colonies, from solid media cultivation; and (3) spheroid colonies containing viscous fluid, from liquid media cultivation. All samples were extracted for polysaccharides using 3 solvents, hot water, 80% ethanol, and 0.1 M EDTA. Hot water extraction yielded the highest amount of polysaccharide, followed by ethanol and EDTA extractions. The highest amount of polysaccharide of 53.03 mg.g^{-1} dry alga was obtained from the cells cultured on the BGA agar medium. The polysaccharide amount of 79.48 mg. of dry (substances) released was extracted. The polysaccharides released by the cells cultured on the liquid BGA, and BG-11, in 8 litre carboy tanks, yielded water soluble polysaccharides of 52.11 and $42.53 \text{ mg.l}^{-1}.\text{day}^{-1}$ at days 20. The 3 groups were extracted for polysaccharides using hot water, ethanol, and EDTA, and were analysed using Gas Chromatography-Mass Selective Detector for 11 monosaccharides : fucose, xylose, ribose, mannose, fructose, galactose, glucose, galacturonic acid, glucuronic acid, arabinose, and rhamnose. All of the monosaccharides were found in the 3 groups. However the amount of each monosaccharide found in each group was different.

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงได้อย่างดี เพาะได้รับความกรุณาจาก ดร.อาภารัตน์ มหาขันธ์ อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์ร่วม จากศูนย์จุลินทรีย์ สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย (วว.) และ รศ. สุนิสา ชูจันทร์ อาจารย์ผู้ควบคุมวิทยานิพนธ์ ที่ได้ให้คำปรึกษา คำแนะนำและช่วยแก้ไขวิทยานิพนธ์ให้สมบูรณ์ยิ่งขึ้นแก่ผู้วิจัยมาโดยตลอด ผู้วิจัยขอกราบขอบพระคุณเป็นอย่างสูงไว้ ณ ที่นี่

กราบขอบพระคุณ รศ.ดร. พรรภิญ ฐิตาภิชิต รศ. มาลินี ตันติยากร์ และ รศ. อรุณี คงศักดิ์ ไฟศาลา ที่กรุณาเป็นกรรมการสอบและให้คำแนะนำในการแก้ไขวิทยานิพนธ์ให้สมบูรณ์ยิ่งขึ้น ผลงานวิจัยนี้ได้รับทุนสนับสนุนจากโครงการพัฒนาองค์ความรู้และศึกษานโยบายการจัดการทรัพยากรชีวภาพในประเทศไทย ซึ่งร่วมจัดตั้งโดยสำนักงานกองทุนสนับสนุนการวิจัย และศูนย์พันธุวิศวกรรมและเทคโนโลยีชีวภาพแห่งชาติ รหัสโครงการ BRT T_646002 ผู้วิจัยขอขอบพระคุณ

ขอบขอบพระคุณ ศูนย์จุลินทรีย์ สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย ที่อนุเคราะห์ห้องปฏิบัติการและเครื่องมือการวิจัยในการทำงานวิจัย

ขอบขอบคุณที่ ฯ เพื่อน และน้อง จากศูนย์จุลินทรีย์ สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย ที่ได้ให้ความช่วยเหลือและให้กำลังใจแก่ผู้วิจัย

และที่สำคัญของงานขอบพระคุณ คุณพ่อ คุณแม่ และทุก ๆ คนในครอบครัวที่ได้ให้ความรัก ความเข้าใจ กำลังใจ ปัจจัย และความเสียสละแก่ผู้วิจัยตลอดมา

คุณค่าและประโยชน์อันพึงมีจากวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ผู้วิจัยขออมอุณาด้วยมีพระคุณทุกท่าน

นารินทร์ จันทร์สว่าง

สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย.....	I
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	II
กิตติกรรมประกาศ.....	III
สารบัญ.....	IV
สารบัญตาราง.....	VI
สารบัญรูป.....	VII
บทที่ 1 บทนำ.....	1
1.1 ความสำคัญและที่มาของงานวิจัย.....	1
1.2 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย.....	2
1.3 ขอบเขตของงานวิจัย.....	2
1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ.....	3
บทที่ 2 ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	4
2.1 ความรู้ทั่วไปเกี่ยวกับสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเชิง.....	4
2.2 ลักษณะทั่วไปของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเชิง.....	4
2.3 ปัจจัยที่มีผลต่อการเจริญเติบโตและการเพาะเลี้ยงสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเชิง.....	11
2.4 ลักษณะของสาหร่ายเห็ดลาม (Nostoc commune).....	18
2.5 การผลิตพอลิแซ็กคาไรค์จากสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเชิง.....	20
2.5.1 บทบาทของพอลิแซ็กคาไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ ของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเชิง.....	20
2.5.2 องค์ประกอบของน้ำตาลจากพอลิแซ็กคาไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ ของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเชิง.....	23
2.5.3 ปัจจัยในการผลิตพอลิแซ็กคาไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์.....	30
2.5.4 คุณสมบัติและความเป็นไปได้ในการประยุกต์ใช้งานพอลิแซ็กคาไรค์ จากสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเชิง.....	36
บทที่ 3 อุปกรณ์และวิธีการทดลอง.....	42
3.1 แหล่งสาหร่ายเห็ดลาม.....	42
3.2 เครื่องมือและอุปกรณ์.....	42
3.3 สารเคมีสำหรับเตรียมอาหารและเคมีกันท์.....	43

สารบัญ (ต่อ)

หน้า

3.4 วิธีการวิจัย.....	46
3.4.1 การเตรียมตัวอย่างสำหรับเพื่อใช้ในการศึกษาองค์ประกอบของน้ำตาล.....	46
3.4.2 การตรวจสอบเบื้องต้นของพอลิแซ็คไพร์ที่ผลิตได้จากสำหรับ.....	47
3.4.3 การศึกษาเบื้องต้นอัตราการเริ่มของสำหรับเห็ดลาม.....	47
3.4.4 การศึกษาเบื้องต้นสกัดสารพอลิแซ็คไพร์ด้วยจากเซลล์ กลุ่มเซลล์ ส่วนเฉพาะของเหลวนี้คือภายในกลุ่มเซลล์ อาระเพาเลี้ยงเหลว และพอลิแซ็คไพร์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์.....	47
3.4.5 การเตรียมสารมาตรฐาน.....	48
3.4.6 การเตรียมสารตัวอย่างเพื่อการวิเคราะห์องค์ประกอบน้ำตาล.....	49
3.4.7 การวิเคราะห์องค์ประกอบน้ำตาลด้วยแก๊สโคมนาไฟฟ์.....	50
บทที่ 4 ผลการทดลองและวิจัย.....	53
4.1 ตัวอย่างสำหรับที่ใช้ในการศึกษาองค์ประกอบของน้ำตาลในพอลิแซ็คไพร์.....	53
4.2 การทดสอบเบื้องต้นของพอลิแซ็คไพร์ที่ผลิตได้จากสำหรับ.....	53
4.3 การศึกษาเบื้องต้นอัตราการเริ่มเดินทางของสำหรับ.....	55
4.4 ปริมาณพอลิแซ็คไพร์ที่สกัดได้.....	56
4.5 การวิเคราะห์น้ำตาลในสารสกัดพอลิแซ็คไพร์ด้วยเทคนิคแก๊สโคมนาไฟฟ์...	60
บทที่ 5 สรุปผลการวิจัย.....	71
บรรณานุกรม.....	74
ภาคผนวก ก.....	85
ภาคผนวก ข.....	87
ภาคผนวก ค.....	91
ประวัติผู้เขียน.....	96

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
2.1 องค์ประกอบของน้ำดื่มโนไมเลกุลเดี่ยวของพอดิเช็คค่าไรร์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้ว จะถูกนำไปใช้ในสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเชิงลำดับ Chroococcales	24
2.2 องค์ประกอบของน้ำดื่มโนไมเลกุลเดี่ยวของพอดิเช็คค่าไรร์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้ว จะถูกนำไปใช้ในสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเชิงลำดับ Oscillatoriales.....	26
2.3 องค์ประกอบของน้ำดื่มโนไมเลกุลเดี่ยวของพอดิเช็คค่าไรร์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้ว จะถูกนำไปใช้ในสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเชิงลำดับ Nostocales และ Stigonematales.....	28
2.4 สายพันธุ์สาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเชิงลำดับที่ผลิตพอดิเช็คค่าไรร์ได้ในแต่ละวัน.....	32
2.5 มวลโนไมเลกุลของพอดิเช็คค่าไรร์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์จากสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงิน.....	36
2.6 กลุ่มแทนที่และปริมาณโปรดต้นของพอดิเช็คค่าไรร์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ จากสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงิน.....	38
2.7 สิทธิบัตรของสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเชิงลำดับที่ผลิตพอดิเช็คค่าไรร์ ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้วจะถูกนำไปใช้.....	41
4.1 พอดิเช็คค่าไรร์ที่สักดิ์ได้จากการแหล่งสาหร่ายต่าง ๆ	56
4.2 เปรียบเทียบผลผลิตพอดิเช็คค่าไรร์ที่จะถูกนำไปใช้ที่ศึกษาในครั้งนี้ กับรายงานผลการศึกษาที่ผ่านมา.....	59
4.3 อัตราส่วนโนมาร์ของน้ำดื่มน้ำดื่มต่าง ๆ ที่มีมากที่สุดจากตัวอย่างสาหร่าย ที่เพาะเลี้ยงในสูตรอาหารต่าง ๆ	64
4.4 อัตราส่วนโนมาร์ของน้ำดื่มน้ำดื่มต่าง ๆ ในสารสักดิ์พอดิเช็คค่าไรร์.....	65
4.5 เปรียบเทียบองค์ประกอบของน้ำดื่มจาก <i>N. commune</i> ที่ศึกษาในครั้งนี้ กับรายงานผลการศึกษาที่ผ่านมา.....	69
ตารางภาคผนวก ค.....	91

สารบัญภาพ

ภาพที่	หน้า
2.1 สาหร่ายเห็ดลาน (<i>Nostoc commune</i>) ใต้กล้องจุลทรรศน์ (x 400).....	18
2.2 ลักษณะแผ่นรุ้นบางของสาหร่ายเห็ดลาน (<i>Nostoc commune</i>) ที่เก็บจากป่าคูณลำพัน.....	18
2.3 สูตรโครงสร้างโนมเลกุลน้ำตาลชนิดต่าง ๆ	22
3.1 对照检查การวิเคราะห์ปริมาณน้ำตาลฟูโคส ไฮโลส ไรโนส แมนโนส ฟรุโคส กาแเดคโตส กูโโคส กรดกาแเดคทิวโรนิก กรดกูคิวโรนิก ที่มีในพอลิเช็คคาร์ด.....	51
3.2 对照检查การวิเคราะห์ปริมาณน้ำตาลอาราบิโนส และแรนโนส ที่มีในพอลิเช็คคาร์ด.....	52
4.1 การเพาะเลี้ยงสาหร่ายเห็ดลานในอาหารเหลวในถังคาร์บอย (ก.) และลักษณะกลุ่มเซลล์ ทรงกลมมีของเหลวนี้叫做ญี่ปากะในกลุ่มเซลล์ (ข.).....	54
4.2 การเพาะเลี้ยงเซลล์สาหร่ายเห็ดลานบนอาหารรุ้นสูตร BGA ที่ไม่มีแบคทีเรีย (ก.) สูตร BGA+N (BGA ดัดแปลงโดยเติม NaNO_3) ที่มีแบคทีเรีย (ข.) สูตร BG-11 ที่มีแบคทีเรีย (ค.) และสูตร BG-11-N (BG-11 ดัดแปลงโดยไม่เติม NaNO_3) ที่ไม่มีแบคทีเรีย (ง.).....	54
4.3 ความสัมพันธ์ระหว่างการเจริญเติบโตของสาหร่ายเห็ดลานที่เพาะเลี้ยง บนอาหารรุ้นสูตรต่าง ๆ กับจำนวนวันที่เพาะเลี้ยง.....	55
ภาพภาคผนวก ข.....	88
ภาพภาคผนวก ค.....	91

บทที่ 1

บทนำ

1.1 ความสำคัญและที่มาของงานวิจัย

นอสตอค (*Nostoc*) *Nostoc commune* ในประเทศไทยเรียกว่า “ไจหิน” “ดอกหิน” หรือ “เห็ดลาน” ประเทศไทยเรียกว่า “Koxianmi” และในประเทศไทยเรียก “Ishikurage” ส่วน *N. flagelliforme* ในประเทศไทยเรียกว่า “Fat tsai”, “Facai” หรือ “Shi” และในญี่ปุ่นเรียก *Nostoc* spp. ว่า “Star shot”, “Star jelly”, “Witches’ butter” หรือ “Fairies’ butter” นอสตอคเป็นสาหร่ายสีน้ำเงินแกมเขียวที่มีการเจริญเติบโตแบบเป็นเส้นสายมีเมือกห่อหุ้ม บางชนิดคุกคายก้อนเยลลี่ ชนิดที่นิยมรับประทานมาก คือ *N. commune* มีการบริโภคในหลายประเทศทั่วโลก เช่น โอลิเวีย เอคัวดอร์ พิจิ อินโดนีเซีย ญี่ปุ่น เมกซิโก มองโกเลียและจีน

สาหร่ายเห็ดลาน มีชื่อทางวิทยาศาสตร์ว่า *Nostoc commune* Vaucher เป็นสาหร่ายสีน้ำเงิน แกมเขียว (blue-green alga, Cyanobacterium) ที่ตรึงไนโตรเจน (N_2 -fixation) ได้ มีลักษณะเป็นแผ่นรุ้นแบบบางคล้ายเห็ดหูหูสีเขียวที่ขึ้นบนดิน ชาวบ้านในพื้นที่ อ.นาเชือก จ.มหาสารคาม นิยมเก็บไปทำลาน จึงได้ชื่อประจำท้องถิ่นว่า “เห็ดลาน” โดยมีความเชื่อตามภูมิปัญญาท้องถิ่นว่าการบริโภคเห็ดลานจะช่วยรักษาระบบกระเพาะอาหารและลำไส้ ถึงแม่นว่าสาหร่ายเห็ดลาน จะเจริญเติบโตบนดินศีนในพื้นที่คุ้มครองทรัพยากรธรรมชาติป่าดงล้าพัน แต่เนื่องจากในฤดูฝน เมื่อเกิดฝนตกจะทำให้สาหร่ายที่ในหน้าร้อน หลุดลอกเป็นแผ่นบางกรอบ คล้ายกระดาษ (ซึ่งเป็นระยะพักตัว, resting stage) คุดชั้บันน้ำฝน ขยายตัวและเจริญเติบโตโดยการแบ่งเซลล์แพ้ออกเป็นแผ่นรุ้นบาง ไม่มีรากชาติ มีเนื้อนิ่มหยุ่นแต่กรอบ คล้ายสาหร่ายทะเล *Undaria pinnatifida* หรือ Wakame ที่นิยมบริโภคในญี่ปุ่น อย่างไรก็ตามสาหร่ายเห็ดลานมีคุณสมบัติที่คือว่าไม่มีกลิ่นคาว ทำให้ชาวบ้านนิยมเก็บไปบริโภคเป็นประจำทุกปี ในฤดูฝนซึ่งเป็นเพียงฤดูกาลเดียวท่าน้ำที่สาหร่ายชนิดนี้จะแพร่และขยายพันธุ์ได้ จนเป็นที่น่าเกรงว่าความนิยมบริโภคสาหร่ายเห็ดลานของชาวบ้านในท้องถิ่นจะเป็นสาเหตุให้สาหร่ายเห็ดลานสูญหายไปจากพื้นที่ในที่สุด

ในการใช้ประโยชน์จาก *Nostoc* พบว่า *Nostoc* บางชนิดรับประทานได้ บางชนิดใช้เป็นยา.rakyma โรคเก้าต์ ลดโคเลสเตอรอลในชีรัม ได้อ讶บั้นยำสำคัญในหมู่ทดลอง ซึ่งคาดว่าความสามารถในการลดโคเลสเตอรอลนี้อาจมาจากไขอาหารของ *Nostoc* (Hori และคณะ, 1994) นอกจากนี้ยังนำมาใช้ในการบำบัดโรคตาบอดในเวลากลางคืน แพลงไฟไนน์ร้อนลวกหรืออาการเจ็บป่วยที่ไม่รุนแรงต่าง ๆ มีการวิจัยพบว่าสารสกัดค้างคาวร้อนของ *N. flagelliforme* มีคุณสมบัติในการยับยั้งการเจริญเติบโตของเนื้องอก (antitumor) ซึ่งคุณสมบัติต่าง ๆ เหล่านี้เป็นผลมาจากการประกอบของสารพอลิแซ็กคาไรด์ ยังมีรายงานการวิจัยของ *N. commune* พบว่าองค์ประกอบของ

ของสารพอลิแซ็คไคร์ดจากแหล่งธรรมชาติจะมีกลูโคส ไซโโรส และกาแลคโตส ในสัดส่วน 2:1:1 โดยประมาณ (Huang และคณะ, 1998)

พอลิแซ็คไคร์ดมีโมเลกุลขนาดใหญ่ สามารถใช้เป็นตัวจับในการดึงเอาโลหะหนักออกจากน้ำหรือจะโลหะหนักที่มีคุณค่าออกจากการละลายของเสียจากโรงงานอุตสาหกรรม นอกจากนี้ยังให้ความหนืดสูงและมีลักษณะเป็น pseudoplastic ใช้ประโยชน์ทางการเกิดสารแปรเวนคลอย การเกิดอิมัลชัน หรือสารให้ความข้นเหนียว (thickening agent) (De philippis และคณะ, 2000)

รายงานดังกล่าวข้างต้นแสดงให้เห็นถึงคุณประโยชน์ของ *Nostoc* จากคุณสมบัติที่สามารถผลิตพอลิแซ็คไคร์ด อย่างไรก็ตามรายงานการวิจัยเหล่านี้เป็นของต่างประเทศทั้งสิ้น โดยยังไม่มีรายงานการศึกษา *N. commune* ในประเทศไทยเลย ดังนั้นการศึกษาองค์ประกอบของพอลิแซ็คไคร์ดจาก *Nostoc* ในห้องปฏิบัติการจึงเป็นแนวทางในการพัฒนาองค์ความรู้เพื่อเพิ่มศักยภาพในการนำไปใช้ทางการแพทย์ เกสัชกรรม อุตสาหกรรมอาหารและอื่น ๆ ได้อย่างยั่งยืน ในขณะเดียวกันข้อมูลที่ได้ยังสามารถใช้เปรียบเทียบกับรายงานการวิจัยของต่างประเทศ เพื่อการนำไปใช้ประโยชน์ได้อย่างมีประสิทธิภาพ ทั้งยังเป็นการส่งเสริมให้ทราบถึงคุณค่าอาหารประจำท้องถิ่นและการอนุรักษ์อาหารรายหัวคลานให้คงอยู่กู่ท้องถิ่น

1.2 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย

- ศึกษาองค์ประกอบของน้ำตาลในพอลิแซ็คไคร์ดจากสาหร่ายหัวคลาน
- เปรียบเทียบองค์ประกอบของน้ำตาลในพอลิแซ็คไคร์ดที่ผลิตโดยสาหร่ายหัวคลานจากแหล่งธรรมชาติและการเพาะเลี้ยงซึ่งมีลักษณะสัณฐานวิทยาที่แตกต่างกัน

1.3 ขอบเขตของงานวิจัย

- ศึกษาเปรียบเทียบพอลิแซ็คไคร์ดจากสาหร่ายที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติ และที่เพาะเลี้ยงด้วยอาหารสูตร BGA และ BG-11
- เปรียบเทียบตัวทำละลายต่างชนิดกัน ในการสกัดพอลิแซ็คไคร์ดจากสาหร่ายที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติและจากที่เพาะเลี้ยงด้วยอาหารสูตร BGA และ BG-11
- วิเคราะห์องค์ประกอบของน้ำตาลจากสารสกัดพอลิแซ็คไคร์ดจากสาหร่ายที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติและที่เพาะเลี้ยงด้วยอาหารสูตร BGA และ BG-11 โดยเทคนิค Gas Chromatography

1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

1. ข้อมูลองค์ประกอบของน้ำดื่มในพอดีแฟร์ค้าไรร์ในสหราชอาณาจักรที่ได้จากการแลกเปลี่ยนชุมชนชาติและการเพาะเลี้ยงซึ่งมีลักษณะสัมฐานวิทยาต่างกันโดยใช้วิธีทำลายชนิดต่าง ๆ
2. เป็นองค์ความรู้ที่จะนำไปสู่การพัฒนาเพื่อการใช้ประโยชน์ทางด้านการแพทย์ เกสัชกรรม อุตสาหกรรมอาหารและอื่น ๆ ได้
3. ตระหนักรถึงคุณค่าของทรัพยากรชีวภาพและภูมิปัญญาประจำท้องถิ่น และเกิดการอนุรักษ์สหราชอาณาจักรให้คงอยู่ก่อไป

บทที่ 2

ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

2.1 ความรู้ทั่วไปเกี่ยวกับสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยว

สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวจัดอยู่ในคิวชัน Cyanophyta หรืออาจมีชื่อเรียกอย่างอื่นว่าคิวชัน Myxophyta (Morris, 1968), Schizophyta (Smith, 1951) หรือ Cyanochloronta (Bold และ Michael, 1978)

สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวเป็นสิ่งมีชีวิตชนิดต่ำที่มีขนาดเล็ก พบร้าในสภาพแวดล้อมทั่วไป เช่น ตามชั้นของดิน หิน ไม้ น้ำ ทะเล รวมทั้งมหาสมุทร และชายฝั่งทะเล มีความแตกต่างจากสาหร่าย อื่น ๆ ตรงที่มีลักษณะหลายอย่างคล้ายคลึงกับแบคทีเรีย แต่มีความแตกต่างจากแบคทีเรียซึ่งจัดอยู่ ในอาณาจกรเดียวกันตรงที่สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวมีคลอโรฟิลล์ เอ จึงสามารถสังเคราะห์แสง และมีออกซิเจนเกิดขึ้นจากการกระบวนการสังเคราะห์แสง

สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวเป็นสิ่งมีชีวิตชนิดต่ำจำพวกโปรคาริโอต (prokaryote) จึงมีลักษณะ และคุณสมบัติหลายประการที่แตกต่างไปจากสาหร่ายพวงอื่น ๆ เช่น ไม่มีนิวเคลียสที่แท้จริง ไม่มีเยื่อหุ้มนิวเคลียส ไม่มีในโടค่อนเดรีย (mitochondria) เชลล์ไม่มีโครงสร้างที่ใช้ในการเคลื่อนที่ ไม่มีการสืบพันธุ์แบบอาศัยเพศ ในบางสกุลมีโครงสร้างพิเศษที่สามารถตรึงในโครงเจนจากอาณาจักร ได้ เป็นต้น คุณสมบัติอีกอย่างหนึ่งที่ทำให้สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวต่างจากสาหร่ายอื่นที่เป็นพวง ยูคาริโอต (eukaryote) คือ สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวมีโครงสร้างของเชลล์ไม่ слับซับซ้อน แต่ กลับมีกระบวนการเมแทบอลิซึมต่าง ๆ เกิดขึ้นมากในเชลล์ ขณะที่สาหร่ายที่เป็นพวงยูคา ริโอตมีโครงสร้างซับซ้อนกว่ากลับมีกระบวนการเมแทบอลิซึมเกิดขึ้น ไม่นักมากในเชลล์ (Kumar, 1990)

2.2 ลักษณะทั่วไปของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยว

2.2.1 รงควัตถุ (pigment) ของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวประกอบด้วย

คลอโรฟิลล์ เอ (chlorophyll a) เป็นแหล่งสำคัญในการคุณภาพพลังงานแสงที่ ความยาวคลื่น 430 นาโนเมตร (สีแดง) และ 662 นาโนเมตร (สีน้ำเงิน)

แคโรทีนอยด์ (carotenoid) สามารถคุณภาพพลังงานแสงในช่วงคลื่นที่คลอโรฟิลล์ เอ ไม่ สามารถคุณภาพได้ แล้วจะถ่ายทอดพลังงานแสงที่รับไว้ให้แก่คลอโรฟิลล์ เอ (Harold, 1980) แคโรทีนอยด์ประกอบด้วย 2 กลุ่ม คือ แคโรทีน (carotene) เป็นสารประกอบไฮโดรคาร์บอนที่ ปราศจากออกซิเจน แคโรทีนที่พบมากที่สุดในสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยว ได้แก่ เบต้าแคโรทีน

(β -carotene) กลุ่มที่สอง คือ แซนโทฟิลล์ (xanthophyll) ได้มาจากปฏิกิริยาออกซิเดชันของแคโรทีน มีสีเหลือง ส้ม หรือแดง แซนโทฟิลล์ที่พบมากที่สุด ได้แก่ มิกโซแซนทิน (myxoxanthin)

ไฟโคบิลิโพรตีน (phycobiliprotein) เป็นสารประกอบเชิงซ้อนประกอบด้วยรังควัตถุอยู่ร่วมกับโปรตีน ในเซลล์ของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียว ประกอบด้วย ซี-ไฟโคโซไซานิน (c-phycocyanin) ซี-อัลโลไฟโคโซไซานิน (c-allophycocyanin) และ ซี-ไฟโคอิริทริน (c-phycoerythrin)

รังควัตถุของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวเหล่านี้ไม่พนอยู่ในพลาสติด (plastid) แต่พนอยู่ในไอลากอยด์ (thylakoid) ไอลากอยด์ของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวต่างไปจากไอลากอยด์ของสาหร่ายอื่น ๆ ตรงที่ไม่มีเยื่อบาง ๆ หุ้มเพื่อให้เกิดเป็นคลอโรพลาสต์ และไม่มีการจัดเรียงตัวเป็นชั้น ๆ พนเป็นอิสระในไซโตพลาสซึม คลอโรฟิลล์ เอ จะอยู่ในไอลากอยด์ ส่วนรังควัตถุอื่น ๆ จะเกาะอยู่บนผิวของไอลากอยด์ในลักษณะเป็นเม็ดเด็กๆ เรียกว่า ไฟโคบิลิโซม (phycobilisome) (Glazer, 1987)

คุณภาพของแสงมีผลต่อการสร้างรังควัตถุของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียว ในระหว่างการเจริญเติบโต (Bogorad, 1975) เช่น ใน *Oscillatoria* บางชนิดจะสร้างรังควัตถุสีเขียวเมื่อเจริญอยู่ในสภาพแสงสีแดงหรือรังควัตถุสีเขียวแกรมน้ำเงินเมื่อเจริญอยู่ในสภาพแสงสีเหลือง เป็นต้น การเปลี่ยนสีของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวเหล่านี้มีประโยชน์ ทำให้สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวสามารถคุ้มครองตัวเองจากการส่องแสงสีแดง ได้อย่างมีประสิทธิภาพที่สุด

สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวสามารถเปลี่ยนโพลีเปปไทด์ที่เป็นองค์ประกอบของไฟโคบิลิโซมโดยได้รับอิทธิพลจากคุณภาพของแสงที่ได้รับ จึงสามารถจำแนกสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวได้เป็น 3 กลุ่มใหญ่ ขึ้นอยู่กับการตอบสนองของไฟโคบิลิโซมต่อแสงที่ได้รับคือ กลุ่มที่หนึ่ง การสัมเคราะห์ไฟโคอิริทริน และไฟโคโซไซานินจะคงที่ไม่ขึ้นอยู่กับสีของแสงที่ได้รับ กลุ่มที่สอง ไฟโคอิริทรินถูกควบคุมโดยคุณภาพของแสงหรือสีของแสง โดยในแสงสีเขียวจะสัมเคราะห์ไฟโคอิริทรินได้สูงกว่าในแสงสีแดง แต่ไม่มีผลต่อการสัมเคราะห์ไฟโคโซไซานิน นั่นคือระดับไฟโคโซไซานินไม่มีการเปลี่ยนแปลง และกลุ่มที่สาม คุณภาพของแสงมีผลต่อทั้งการสัมเคราะห์ไฟโคโซไซานินและไฟโคอิริทริน คือ ระดับของไฟโคโซไซานินจะสูงขึ้น และไฟโคอิริทรินจะลดต่ำลงเมื่อได้รับแสงสีแดง แต่จะเปลี่ยนไปในทางตรงกันข้ามเมื่อได้รับแสงสีเขียว

2.2.2 ส่วนประกอบของเซลล์

2.2.2.1 ผนังเซลล์ (cell wall)

Desikachary (1959) พบว่า สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวมีผนังเซลล์ 2 ชั้น ผนังชั้นในบางเรียกว่า อินเวสเมนท์ (investment) ประกอบด้วยสารพากเซลลูโลสและผนังชั้นนอกหนาประกอบด้วยเจลัติน หรือเรียกว่า เชิฟ (sheath)

Kumar (1990) พนว่าสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวมีผนังเซลล์ 2 ชั้น ผนังชั้นในประกอบด้วยมิวโคเปปไทด์ (mucopeptide) และกรดมิวรามิก (muramic acid) ผนังชั้นในมีลักษณะผสมผสานเป็นเนื้อเดียวกัน (homogenous) ในขณะที่ชั้นนอกมีลักษณะเป็นโครงสร้างละเอียด (fine structure) ถัดจากผนังเซลล์ออกไปมีลักษณะเป็นเจลติดหรือที่เรียกว่า ซีฟ มีลักษณะเป็นไมโครไฟเบอร์ลิต (microfibril) 3 ชั้น สำหรับองค์ประกอบทางเคมีของไมโครไฟเบอร์ลิตเหล่านี้ ยังไม่เป็นที่ทราบแน่นอน แต่ต่อมมาได้มีการศึกษาพบว่าในไมโครไฟเบอร์ลิตเหล่านี้ไม่มีเซลลูโลส เป็นส่วนประกอบ

ซีฟที่หุ้มเซลล์ของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวเหล่านี้ บางชนิดหนาจึงทำให้เห็นได้อย่างเด่นชัด ได้แก่ *Synechococcus*, *Oscillatoria*, *Arthrosphaera* และ *Spirulina* บางชนิดพบสารประกอบพากเยมิเซลลูโลส (hemicellulose) เป็นองค์ประกอบภายในซีฟด้วย ได้แก่ สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวในวงศ์ Scytonemataceae, Rivulariaceae และ Oscillatoriaceae ซึ่งอาจใส่ไม่มีสีทำให้มองเห็นไม่ชัดเจน หรืออาจมีสีน้ำตาล น้ำเงิน แดง และเหลือง ขึ้นอยู่กับสภาพแวดล้อมที่สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวอาศัยอยู่ สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวจะสร้างรังควัตถุขึ้นมากายในซีฟภายใต้ความเข้มแสงสูง และจะไม่มีรังควัตถุภายในซีฟภายใต้ความเข้มแสงต่ำ (Fogg และคณะ, 1974)

Smith (1951) พนว่าสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวบางสกุลที่ได้รับแสงอาทิตย์โดยตรงเป็นเวลานานๆ หรือได้รับคลื่นความถี่สูง รังควัตถุที่อยู่ภายในเซลล์จะเคลื่อนย้ายเข้ามาอยู่ภายนอกซีฟ และการที่ซีฟปรากฏมีสีเหลืองน้ำตาล โดยทั่ว ๆ ไปแล้วเป็นผลมาจากการหลาย กรณ์ และสาเหตุหนึ่งมาจากการเชื้อร้ายเข้ามาเป็นปรสิต

การที่สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวมีซีฟหุ้มอยู่ภายนอกผนังเซลล์ เช่นนี้ ทำให้สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวสามารถเริบอยู่ในสภาพที่แห้งแล้งได้ เพราะซีฟสามารถดูดซึมน้ำและอุ่นน้ำได้ดี (กาญจนภานุ, 2527)

2.2.2.2 ไซโตพลาสซึม (cytoplasm) ไซโตพลาสซึมอยู่ถัดจากผนังเซลล์เข้าไปข้างใน เป็นเยื่อบาง ๆ เรียก พลasma เมมเบรน (plasma membrane) หุ้มไซโตพลาสซึมไว้ ไซโตพลาสซึม แบ่งเป็น 2 ส่วน คือ บริเวณรอบนอกเป็นบริเวณที่มีรังควัตถุสะสมอยู่ เรียกว่า โครโนพลาซึม (chromoplasm) ส่วนบริเวณส่วนในซึ่งไม่มีรังควัตถุจึงเป็นส่วนที่ไม่มีสีจะเรียกว่าเซนโทรพลาซึม (centroplasm) ส่วนนี้ไม่มีผนังหุ้มจึงไม่ใช่นิวเคลียสที่แท้จริง แต่มีสารที่ทำหน้าที่คล้ายนิวเคลียสอยู่ภายนอก

สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวไม่มีนิวเคลียสซักเจนเหมือนสาหร่ายอื่น แต่มีสารที่ทำหน้าที่คล้ายนิวเคลียสอยู่ภายนอกไซโตพลาสซึม เพียงแต่ไม่มีเยื่อหุ้มนิวเคลียส (nuclear membrane) สารที่ทำหน้าที่คล้ายนิวเคลียสนี้ คือ ดีเอ็นเอ (deoxyribonucleic acid; DNA) ซึ่งอาจจะ

รวมตัวกันเป็นร่างแหหกวน ๆ หรือเป็นท่อนสัน ๆ หรืออาจจะจับตัวกันแน่นมากมีรูปร่างต่าง ๆ ก็ได้

2.2.2.3 แวดีวิโอล (vacuole) ไม่พบว่าสาหร่ายสีน้ำเงินแกมเขียวมีแวดีวิโอลขนาดใหญ่เหมือนสาหร่ายชนิดอื่น ๆ โดยเฉพาะพวงที่เป็นแพลงก์ตอนพืช เช่น *Anacystis*, *Anabaena*, *Nostoc* และ *Coelosphaerium* จะพบแก๊สแวดีวิโอล (gas vacuole) หรือซูโคแวดีวิโอล (pseudovacuole) ซึ่งมีลักษณะเป็นเม็ดเล็ก ๆ กระจายอยู่ทั่วไป

แก๊สแวนิวโอลช่วยในการล่อจับตัวของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเปีย แก๊สแวนิวโอลถูกสร้างขึ้นมาเมื่อได้รับความเห็นชอบต่อๆ ๆ และจะหายไปเมื่อความเห็นชอบสูง เมื่อสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเปียทำการสังเคราะห์แสงและผลิตน้ำตาลขึ้นมา เป็นผลทำให้แรงดันออกไม่ติดภายในเซลล์สูงขึ้น ซึ่งเป็นสาเหตุทำให้แก๊สแวนิวโอลหายไป ทำให้แรงล่อจับตัวลดลงเป็นผลทำให้สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเปียจะหลุดจากผิวน้ำลงสู่ใต้น้ำ

2.2.2.4 อาหารที่สะสม (storage product) อาหารที่เก็บสะสมของสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเป็นพวกราร์โบไไฮเดรต ได้แก่ แป้งไซยาโนไฟเซียน (cyanophycean starch) เมื่อคุ้ด้วยกล้องจุลทรรศน์จะปรากฏเห็นเป็นเม็ด (granule) ขนาดเล็กและเมื่อย้อมด้วยไอโอดีนจะติดสีแดง นอกจากนี้ยังมีไกโลโคเจนแกรนูล (glycogen granule) และหยดคน้ำมันด้วย

2.2.3 รูปร่างสาหร่ายสีน้ำเงินแกมเขียว มีรูปร่าง 2 แบบ คือ

2.2.3.1 รูปร่างเป็นเซลล์เดียวหรือกลุ่มเซลล์ (colony) และไม่เป็นเส้นสาย (non-filamentous form)

សម្រាប់ប្រើប្រាស់នៃការរំលែកដែលបានបង្កើតឡើង

2.2.3.2 รูปร่างเป็นเส้นสาย (filamentous form)
สาหร่ายสิน้ำเงินแแกมเบี้ยบที่มีรูปร่างเป็นเส้นสาย เกิดจากเซลล์หลายเซลล์มาต่อ กันจนเป็นเส้นยาว ในพวกที่เป็นเส้นสายส่วนของเซลล์ที่เรียกว่า กั้น (trichome) ดังนั้นในแต่ละเส้นสายจึงประกอบไปด้วยทรัคโคมและชีทรวมกัน เส้นสายนี้อาจตรง และเรียบไม่มีการแตกแขนง เช่น *Oscillatoria*, *Lyngbya* เป็นต้น บางชนิดอาจมีปลายโค้งอ หรือ บิดเป็นเกลียว เช่น *Arthrospira* เป็นต้น สำหรับเส้นสายที่มีการแตกแขนงมี 2 ประเภท ได้แก่ การแตกแขนงแท้ และการแตกแขนงเทียม ซึ่งจะกล่าวถึงต่อไป

2.2.4 เอเทอโรซีสต์ (heterocyst)

เอเทอโรซีสต์ คือ เชลล์พิเศษซึ่งแตกต่างจากเชลล์ปกติ (vegetative cell) ทั่วไป เกิดขึ้นในระหว่างมีการเจริญเติบโตอย่างรวดเร็ว (active growth) (Fogg, 1944) โดยปกติเอเทอโรซีสต์จะมีขนาดใหญ่และมีผนังหนากว่าเชลล์ปกติ พบริสุทธิ์ในสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินที่เป็นเส้นสาขบางครະภูลเท่านั้น ได้แก่ Nostocaceae, Rivulariaceae, Scytonemataceae และ Stigonemataceae ซึ่งสามารถพบได้ในเส้นสาขทั้งที่แตกแขนงจริง และแตกแขนงเทียม

เอเทอโรซีสต์อาจปรากฏอยู่ที่ตำแหน่งปลายสุดของเส้นสาข เช่น *Gloeotrichia* ซึ่งเรียกว่า เบซัลเอเทอโรซีสต์ (basal heterocyst) หรือปรากฏอยู่ที่ปลายทั้ง 2 ข้างของเส้นสาข เช่น *Anabaenopsis* หรืออาจปรากฏอยู่ที่ตำแหน่งใดตำแหน่งหนึ่งในระหว่างเส้นสาข เช่น *Anabaena* หรือ *Nostoc* sp.

ระหว่างเอเทอโรซีสต์กับเชลล์ปกติเชื่อมต่อกันโดยผ่านทางรูเล็ก ๆ ที่เรียกว่าโพลาร์โนดูล (polar nodule) เอเทอโรซีสต์ที่อยู่ที่ปลายจะมีหนึ่งโพลาร์โนดูล ในขณะที่เอเทอโรซีสต์ที่อยู่ระหว่างเชลล์ในเส้นสาขจะมี 2 โพลาร์โนดูล และในชนิดที่มีการแตกแขนงจะปรากฏอีก 1 โพลาร์โนดูล เมื่อเอเทอโรซีสต์ปราศจากอยู่ตกรากฐานที่แตกแขนง เช่น *Mastigocladus laminosus* (Venkataraman, 1957) ซึ่งทำให้เอเทอโรซีสต์สามารถเชื่อมต่อกับเชลล์ปกติได้ทั้ง 3 เชลล์

ถึงแม้ว่าการเกิดเอเทอโรซีสต์จะแตกต่างกันไปตามแต่ละชนิด แต่ Fay (1973) สรุปการเกิดเอเทอโรซีสต์ไว้โดยรวมดังนี้ คือ ขั้นแรกเชลล์ปกติเชลล์ได้เซลล์หนึ่งในเส้นสาขจะขยายขนาดใหญ่ขึ้นเนื่องจากมีอาหารมาสะสมมากขึ้น ทำให้จากเดิมเซลล์ที่เป็นรูปเหลี่ยมจะเปลี่ยนเป็นกลมขึ้น ขั้นต่อไปเกิดการคงกิ่วระหว่างเซลล์ที่กำลังพัฒนาไปเป็นเอเทอโรซีสต์กับเซลล์ปกติมากขึ้น และขั้นสุดท้ายผนังเซลล์จะสร้างไฟบรัสด้วยตัวเอง ทำให้ผนังเซลล์มีลักษณะหนากว่าเดิมโดยเฉพาะบริเวณโพลาร์โนดูล

เอเทอโรซีสต์ มีหน้าที่หลักในการตรึงในโตรเรน และนอกจากนี้ยังมีทุกกฎที่เกี่ยวกับหน้าที่ของเอเทอโรซีสต์อีกมาก many physiological processes ที่มีความสำคัญ Morris (1968) ได้สรุปไว้ว่ามี 3 ทุกกฎและเป็นที่ยอมรับกันอย่างกว้างขวางคือ ข้อแรกเอเทอโรซีสต์เป็นจุดอ่อนที่ทำให้เกิดการขาดห่อนของ ทรัพย์โคม ซึ่งแต่ละห่อนที่ขาดออกมานี้เรียกว่าชอร์โนโกเนีย (hormogonia) หรือเป็นชอร์โนโภน (hormogone) ซึ่งอาจเป็นเส้นสาขยาวหรือสั้น ซึ่งชอร์โนโภนนี้ดังกล่าวเหล่านี้สามารถแบ่งตัวเป็นเส้นสาขที่ยาวต่อไปได้ ข้อที่สองเอเทอโรซีสต์จะไปกระตุ้นการสร้างอะคีนิต ซึ่งทุกกฎข้อนี้มาจาก การที่ได้สังเกตและศึกษาในหลาย ๆ ชนิด พบว่า การสร้างอะคีนิตถูกจำกัดให้อยู่ใกล้ ๆ กับบริเวณเอเทอโรซีสต์ ซึ่ง Fritsch (1945) ได้ขยายความของทุกกฎข้อนี้ คือ เอเทอโรซีสต์จะปลดปล่อยสารบางอย่างซึ่งจะไปกระตุ้นการเจริญเติบโตและการแบ่งเซลล์ และทุกกฎข้อสุดท้ายสันนิษฐานว่าในอดีตเอเทอโรซีสต์คือเซลล์สืบพันธุ์ ซึ่งในปัจจุบันสูญเสียหน้าที่ดังกล่าวไปแล้ว ทุกกฎข้อนี้ได้มาจากการสังเกตเห็นได้จากในบางครั้งเอเทอโรซีสต์สามารถออกเป็นเส้นสาขใหม่ได้ แต่ยังไม่ได้แสดงผลลัพธ์ที่ชัดเจน

การที่เยเทอโรซีสต์จะออกเป็นเส้นสายใหม่ขึ้นอยู่กับอาหารที่ต้องมีความจำเพาะเจาะจงแต่เพียงเท่านั้น ซึ่งเยเทอโรซีสต์ไม่ออกเป็นเส้นสายใหม่ในอาหารพื้นฐานทั่วไป

สาหร่ายสิน้ำเงินแกรมเมียวนุกระดับต้นให้สร้างเยเทอโรซีสต์ขึ้นมา เมื่อนำไปเลี้ยงในอาหารที่ขาดในโตรเจนและการทดลองในห้องปฏิบัติการพบว่าเมื่อใช้แก๊สในโตรเจนเป็นแหล่งในโตรเจน สาหร่ายสิน้ำเงินแกรมเมียจะสร้างเยเทอโรซีสต์ขึ้นมากกว่าใช้เอมโมเนียเป็นแหล่งในโตรเจน (Trainor, 1978) นอกจากนี้ Stewart (1974) ได้กล่าวว่าคลอไรค์ยังมีบทบาทในการสร้างเยเทอโรซีสต์ของสาหร่ายสิน้ำเงินแกรมเมีย เช่น *Anabaena* จะพัฒนาสร้างเยเทอโรซีสต์ขึ้นมาเมื่อนำไปเลี้ยงในอาหารที่มีการเติมคลอไรค์ลงไป

2.2.5 อะคีนิต (akinete)

อะคีนิตเป็นเซลล์พิเศษมีผนังหนา โดยปกติจะมีขนาดใหญ่กว่าเซลล์ปกติและสามารถทนอยู่ในสภาพแวดล้อมที่ไม่เหมาะสมได้มากกว่า อะคีนิตอาจมีรูปร่างเป็นทรงกลม เช่น *Anabaena* ทรงแบบ เช่น *Nodularia* หรือยาเรียว เช่น *Gloeotrichia*, *Cylindrospermum* ซึ่งใน 2 สกุลหลังนี้ อะคีนิตจะเกิดอยู่ชิดกับเยเทอโรซีสต์ *Anabaena* บางชนิด เมื่อเพาะเลี้ยงในสภาพที่ขาดในโตรเจน อะคีนิตจะถูกสร้างขึ้นมาอยู่ตรงกลางระหว่างเยเทอโรซีสต์ สาหร่ายสิน้ำเงินแกรมเมียที่เจริญในสภาพที่มีในโตรเจนจะมีการสร้างอะคีนิตแต่ไม่มีการสร้างเยเทอโรซีสต์ มีความเชื่อกันว่าการขาดฟอสเฟตจะทำให้อะคีนิตถูกสร้างขึ้นมา แต่ไม่พบในสาหร่ายสิน้ำเงินแกรมเมียทุกชนิด (Rai และคณะ, 1985) นอกจากนี้แสดงยังเป็นปัจจัยสำคัญเช่นเดียวกันในการสร้างอะคีนิต โดยปกติอะคีนิตจะถูกสร้างมากขึ้นเมื่อความเข้มแสงลดลง

2.2.6 การแตกแขนง (branching)

การแตกแขนงที่พบในสาหร่ายสิน้ำเงินแกรมเมีย มี 2 ประเภท ได้แก่ การแตกแขนงแท้ (true branching) และการแตกแขนงเทียม (false branching)

2.2.6.1 การแตกแขนงแท้ เป็นการแตกแขนงที่พบได้ทั่วไปในสาหร่ายหลายชนิดรวมทั้งสาหร่ายสิน้ำเงินแกรมเมีย การแตกแขนงแท้มี 3 แบบ คือ

1) การแตกแขนงข้าง (lateral branching) เกิดจากเซลล์หนึ่งทำการแบ่งตัวในแนวตั้งจากกับแนวการแบ่งเซลล์ปกติ หลังจากนั้นเซลล์ที่เกิดใหม่จะแบ่งตัวต่อไปอีก ทำให้เกิดแขนงงอกข้าวอกไปทางด้านใดด้านหนึ่งหรือทั้ง 2 ด้าน

2) การแตกแขนงคู่ (dichotomous branching) เกิดจากการแบ่งเซลล์ยอด (apical cell) ของเส้นสาย โดยทำการแบ่งตามแนวนานกับแนวแกนได้เซลล์ใหม่ 2 เซลล์ หลังจากนั้นทั้ง 2 เซลล์จะแบ่งตัวต่อไปอีก ได้เป็นแขนงใหม่อยู่ตรงปลายเป็นคู่

3) การแตกแขนงแบบตัว V คว้า (mastigocladaceous หรือ reversed V shaped branching) เกิดจากการแบ่งเซลล์ตามปกติ หลังจากนั้นเซลล์ที่เกิดใหม่ทั้ง 2 เซลล์ จะยึดตัวแล้วดัน

ออกไปในทางเดียวกัน แล้วจึงทำการแบ่งเซลล์ต่อไปอีกให้แขนงสันๆ ชนกันและซักการเจริญเติบโต ทำให้มีลักษณะเป็นรูปตัว V กว่า

2.2.6.2 การแตกแขนงเที่ยม การแตกแขนงแบบนี้พบเฉพาะในสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวเท่านั้น เกิดขึ้นเนื่องจากเซลล์ในเส้นใยแบ่งตัวตามปกติให้เซลล์ใหม่ 2 เซลล์ ผนังเซลล์ส่วนที่ชนกันจะโกร่งนั้น หลังจากนั้นเซลล์ใหม่ทั้ง 2 เซลล์หรือเพียงเซลล์เดียวจะทำการแบ่งตัวกิดเป็นแขนงเที่ยมคู่ (*false branch in pair*) การเกิดแขนงเที่ยมนี้แขนงที่เกิดใหม่อาจดันซึบที่หุ้นติดไปด้วย หรืออาจแหงะหลุดซึ่ง ออกไปทำให้เกิดมีรอยขาดของชีทเดิม เรียกรอยนี้ว่า โอเครีย (*ocrea*)

2.2.7 การสืบพันธุ์ (reproduction)

สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวมีการสืบพันธุ์แบบไม่ออาศัยเพศเท่านั้น การสืบพันธุ์ที่พบได้แก่

2.2.7.1 การแบ่งเซลล์เป็นการเพิ่มจำนวนเซลล์แบบทวีคูณ

สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวเซลล์เดียวที่มีชีพหุ้น เมื่อมีการแบ่งเซลล์หลาย ๆ ครั้ง จะทำให้เห็นเป็นกลุ่มเซลล์อยู่รวมกันในชีทเดียวกัน หลังจากนั้นจึงจะหลุดออกจากกันเป็นเซลล์เดียว ๆ สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวที่เป็นกลุ่มเซลล์หรือโคลoni เมื่อมีการแบ่งเซลล์จะทำให้ขนาดของกลุ่มเซลล์ใหญ่ขึ้น ต่อมานั้นจึงหลุดออกจากเป็นกลุ่มเซลล์ย่อย ๆ (*fragmentation*)

สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวที่เป็นเส้นใย การแบ่งเซลล์จะทำให้ทรัพย์โคมยึดยาวออก และเมื่อถูกกระแทกกระเทือนจะขาดเป็นห่อน แต่ละห่อนสามารถเจริญเป็นทรัพย์โคมใหม่ต่อไป ถ้าเป็นพวงที่มีเยื่อหุ้น โพรซีสต์ การขาดห่อนนักกิดตรงร่องรอยต่อระหว่างเยื่อหุ้น โพรซีสต์กับเซลล์ที่อยู่ติดกัน สำหรับพวงที่ไม่มีเยื่อหุ้น โพรซีสต์อาจมีเซลล์ตาย ซึ่งเป็นจุดอ่อนทำให้เกิดการขาดห่อนตรงเซลล์ตายนี้ ในกรณีที่มีชีพหุ้นและเหนี่ยวหุ้นอยู่ เมื่อกีดมีเซลล์ตายมาก ๆ จะเห็นกลุ่มเซลล์ห่อนสัน ๆ หรืออร์โนโภนเกิดอยู่ภายใต้ชีทมีจำนวนมาก many อร์โนโภนเหล่านี้จะถูกผลักดันให้หลุดออกจากชีท แล้วจึงสร้างชีทใหม่และเจริญเติบโตเป็นเส้นใยใหม่ต่อไป

2.2.7.2 การสร้างสปอร์ สปอร์ของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวมีดังนี้

เอนโดสปอร์ (endospore) หมายถึงสปอร์ที่เกิดขึ้นภายในเซลล์ โดยการแบ่งไปรprocilaสต์ออกเป็น 2 ส่วน หรือหลาย ๆ ส่วน แต่ละส่วนเมื่อหลุดออกจากผนังเซลล์เดิมจะงอกเป็นต้นใหม่ต่อไป

เอกโซสปอร์ (exospore) หมายถึงสปอร์ที่เกิดขึ้นโดยการตัดแบ่งที่ส่วนปลายของเซลล์ออกมานา อาจมีจำนวนเพียง 1 หรือหลายๆ สปอร์เรียงต่อกัน พับเฉพาะสกุล *Chamaesiphon*

2.3 ปัจจัยที่มีผลต่อการเจริญเติบโตและการเพาะเลี้ยงสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียว

ปัจจัยที่มีผลต่อการเจริญและการเพาะเลี้ยงสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวแบ่งเป็น 2 ประเภท ดังนี้ คือ ปัจจัยทางกายภาพและปัจจัยทางเคมี

2.3.1 ปัจจัยทางกายภาพ ได้แก่

แสง (light)

แสงเกี่ยวข้องกับการสังเคราะห์แสงและการเจริญเติบโตของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียว การเจริญเติบโตจะถูกขับยังด้านใด้รับความเข้มแสงมากเกินไป ถ้าศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มแสงที่สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวได้รับและการสังเคราะห์แสง พบร่วมกับการสังเคราะห์แสงจะเพิ่มขึ้น เมื่อได้รับความเข้มแสงเพิ่มขึ้น และจากนั้นจะค่อย ๆ ลดลงเมื่อความเข้มแสงถึงระดับอิ่มตัว Watt (1969) กล่าวว่าการปลดปล่อยสารประกอบประกอบชั้นเป็นผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการสังเคราะห์แสง เปลี่ยนแปลงไปตามความเข้มแสงด้วย โดยที่ความเข้มแสงสูง ๆ จะไปขับยั้งการปลดปล่อยผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการสังเคราะห์แสง

แสงมีผลต่อการเกิด photoinhibition และ photoinactivation ในสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวโดยทั้ง 2 กระบวนการขึ้นอยู่กับความเข้มแสงและคุณภาพของแสงหรือคลื่นแสงในช่วงต่าง ๆ ทำให้กระบวนการสังเคราะห์แสงลดลง โดยปรากฏการณ์ photoinhibition จะเกิดขึ้นเมื่อมีความเข้มแสงประมาณ 2,000 ไมโครโมลฟ็อกตอนต่อตารางเมตรต่อวินาที ส่วนคุณภาพแสงหรือช่วงคลื่นแสงต่าง ๆ ทั้งคลื่นแสงหนึ่งม่วงหรืออัลตราไวโอเลต (ultraviolet) และคลื่นแสงที่ตาสามารถมองเห็นได้ (visible light) มีผลต่อการเกิด photoinhibition เช่นกัน โดยเฉพาะรังสีอัลตราไวโอเลตมีผลโดยตรงต่อกรณีคลื่นแสงซึ่งทำให้เกิดการถูกทำลายพันธุ์ได้ สำหรับ photoinactivation เกี่ยวข้องกับกระบวนการทางชีวเคมี โดยพบว่าคลื่นแสงสีฟ้าสามารถทำลายอนไซด์ ribulose biphosphate (RuBP) carboxylase ซึ่งเป็น.enoen ไซด์ที่เกี่ยวข้องกับการสังเคราะห์แสงทำให้การสังเคราะห์แสงลดลง นอกนั้นยังพบว่าแสงสีฟ้าช่วยทำลายไซด์ไตรามีดีอิก (Sokawa และ Hase, 1968)

สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวที่อาศัยอยู่บริเวณที่ได้รับความเข้มแสงสูง เช่น อาศัยอยู่ตามหินหรือดิน ซึ่งภายใต้สภาพเหล่านี้สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวจำเป็นต้องมีกลไกเพื่อป้องกันอันตรายจากแสงที่ได้รับ กลไกการป้องกันของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียว เช่น การเคลื่อนหนีแสงเพื่อหลีกเลี่ยงจากแสงที่มีความเข้มแสงสูง หรือการสร้างสารประกอบที่ใช้ในการคุกคามรังสีอัลตราไวโอเลต เพื่อป้องกันแสงที่จัดเกินไปไม่ให้เป็นอันตรายต่อรังควัตถุสังเคราะห์แสงของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียว ได้แก่ แคโรทินอยด์ และนอกจากนี้ยังมี scytonemin ซึ่งเป็นรงค์วัตถุที่พบอยู่ภายในซีพีสามารถถลายน้ำได้ในไขมน้ำและสามารถคุกคามรังสีแสงได้ในช่วงความยาวคลื่นกว้างตั้งแต่ 280 ถึง 450 นาโนเมตร และ mycosporine-like-amino acid ซึ่งเป็นสารประกอบที่ไม่มีสี ถลายน้ำได้ในน้ำ

สามารถดูดซับคลื่นแสงในช่วงแคบกว่า scytonemin คือ ระหว่าง 310 ถึง 334 นาโนเมตร (Garcia และ Castenholz, 1991, 1993)

อุณหภูมิ (temperature)

อุณหภูมนิ่มผลต่อการเจริญเติบโตและกิจกรรมต่างๆ ของสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินโดยอุณหภูมนิ่มผลต่อโครงสร้างขององค์ประกอบภายในเซลล์โดยเฉพาะโปรตีนและไขมัน นอกจากนั้น อุณหภูมิยังมีอิทธิพลร่วมกับอัตราการเกิดปฏิกิริยาต่างๆ ซึ่งอุณหภูมิไปมีผลต่อพลังงานกระตุ้นของปฏิกิริยาเหล่านี้ (Richmond, 1986)

Sato และ Murata (1980) กล่าวว่าอุณหภูมิเป็นหนึ่งในปัจจัยทางสิ่งแวดล้อมที่สำคัญที่สุดที่มีผลต่องค์ประกอบของกรดไขมัน จากการทดลองข้าม *Anabaena variabilis* จากอุณหภูมิ 38 องศาเซลเซียสไปเลี้ยงที่อุณหภูมิ 22 องศาเซลเซียส พบว่าเพียง 10 ชั่วโมงแรกการสังเคราะห์กรดไขมันของ *A. variabilis* ลดลง และเมื่อย้ายจากอุณหภูมิ 22 องศาเซลเซียสไปเลี้ยงที่อุณหภูมิ 38 องศาเซลเซียสเพ่นเดียว พบว่าภายใน 5 ชั่วโมงหลังจากย้ายมีการสังเคราะห์กรดไขมันเพิ่มขึ้น

ความเป็นกรดเป็นด่าง (hydrogen ion concentration)

ความเป็นกรดเป็นด่างมีผลต่อกระบวนการทางชีววิทยา ผลต่อประจุไฟฟ้าที่ผนังเซลล์ การถ่ายเทประจุที่พลาสมามembrane และเกี่ยวข้องกับศักย์ไฟฟ้าที่เซลล์membrane ในการเพาะเลี้ยงสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินหลายสายพันธุ์ ชนิด ความเป็นกรดเป็นด่างของอาหารเพาะเลี้ยงระหว่าง 7.0 ถึง 10.0 มีความเหมาะสมต่อการเจริญเติบโตและการสังเคราะห์แสง เนื่องจากในการบอนเดต ไอออนละลายน้ำมากที่สุดที่ช่วยระดับความเป็นกรดเป็นด่างนี้จึงสามารถใช้ HCO_3^- เป็นแหล่งคาร์บอนสำหรับการสังเคราะห์แสง ทำให้สาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินส่วนใหญ่เจริญเติบโตได้สูงที่สุดในช่วงความเป็นกรดเป็นด่างนี้ (Coleman และ Colman, 1981)

ความเป็นกรดเป็นด่างของอาหารที่ใช้เพาะเลี้ยงมีผลต่อการละลายของเกลือและสารประกอบต่างๆ (Cook, 1965) ซึ่งการละลายของเกลือและสารประกอบต่างๆ อาจเป็นพิษหรือไปขยับยั่งปฏิกิริยาต่างๆ ได้ นอกจากนี้ความเป็นกรดเป็นด่างยังมีผลต่อการละลายของโลหะหลายชนิด ถ้าความเป็นกรดเป็นด่างเพิ่มขึ้นอาจทำให้จุลธาตุบางตัวไม่ละลายได้

ความเค็มและแรงดันออสโมติก (salinity and osmotic effect)

การสังเคราะห์แสงของสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินที่อาศัยในน้ำจืดจะถูกขับย้ายไปเลี้ยงในอาหารที่มีความเค็มสูงหรือมีค่าแรงดันออสโมติกสูง (Batterton และ van Baalen, 1971) ผลของความเข้มข้นของโซเดียมคลอไรด์ที่เพิ่มขึ้นมีอิทธิพลต่ออัตราการสังเคราะห์แสงของสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินมากกว่าตัวเพิ่มแรงดันออสโมติกตัวอื่นๆ

2.3.2 ปัจจัยทางเคมี

การเจริญเติบโตของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวขึ้นอยู่กับธาตุอาหารที่ใช้เลี้ยงซึ่งแตกต่างกันไปตามชนิดของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียว ธาตุอาหารที่จำเป็นสำหรับการเจริญเติบโตของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวแบ่งได้เป็น 2 กลุ่มใหญ่ คือ กลุ่มธาตุอาหารหลัก (macronutrient) และ กลุ่มธาตุอาหารรอง (micronutrient) ธาตุอาหารหลักเป็นธาตุอาหารที่ใช้สำหรับสร้างโมเลกุลซึ่งเป็นโครงสร้างหลักของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียว ดังนั้นจึงจำเป็นต้องใช้ในปริมาณมาก ธาตุอาหารหลักโดยทั่วไปประกอบด้วยคาร์บอน ในไตรเจน ออกซิเจน ฟอสฟอรัส แคลเซียม แมgnีเซียม ชัลเฟอร์ และโพแทสเซียม ส่วนธาตุอาหารรองเป็นธาตุอาหารที่สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวต้องการใช้ปริมาณน้อย นักวิทยาศาสตร์มักจะเรียกว่าเป็นมิลลิกรัมต่อลิตร ธาตุอาหารรองเป็นส่วนประกอบของโมเลกุลที่จำเป็น เช่น เอนไซม์ซึ่งเป็นปัจจัยที่เกี่ยวข้องกับการเจริญเติบโตหรือเป็นส่วนประกอบของโมเลกุลของเอนไซม์ที่สำคัญบางชนิด หรืออาจเป็นสำหรับเป็นตัวเร่งของเอนไซม์

2.3.2.1 ธาตุอาหารหลัก ประกอบด้วยธาตุต่อไปนี้

ออกซิเจน (oxygen)

ถึงแม้ว่าออกซิเจนไม่ได้ถูกพิจารณาว่าเป็นธาตุอาหาร แต่ออกซิเจนเป็นสิ่งจำเป็นสำหรับโครงสร้างและกระบวนการเมแทบoliซึม ธาตุนี้เป็นองค์ประกอบของสารประกอบอินทรีย์เกือบทั้งหมดในเซลล์ และโดยปกติออกซิเจนจะทำหน้าที่เป็นตัวรับอิเล็กตรอนตัวสุดท้ายในปฏิกิริยาออกซิเดชัน สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวสามารถใช้โมเลกุลของออกซิเจนได้โดยตรงจากบรรยายกาศหรือที่ละลายอยู่ในน้ำ ในสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวบางชนิดพบว่าออกซิเจนมีผลต่อการสังเคราะห์แสงและการตระหง่านในไตรเจน โดยการยับยั้งจะเริ่มปรากฏขึ้นเมื่อปริมาณออกซิเจนในบรรยายกาศลดลง (Fay, 1992)

คาร์บอน (carbon)

คาร์บอนเป็นธาตุอาหารที่จำเป็นต่อการเจริญเติบโต ของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวจากการวิเคราะห์ทางเคมีพบว่าประมาณ 50 เปอร์เซ็นต์ขององค์ประกอบของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียว คือ คาร์บอน (Kaplan และคณะ, 1986) สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวต้องการอนินทรีย์คาร์บอนในการสังเคราะห์แสง เช่นเดียวกับพืช แต่ปริมาณคาร์บอนในอากาศบางครั้งไม่เพียงพอ กับความต้องการ เนื่องจากปริมาณแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ที่มีอยู่ในอากาศมีค่าต่ำเกินไป คือ มีเพียง 0.03 เปอร์เซ็นต์เท่านั้น (Becker, 1994) สำหรับแหล่งคาร์บอนที่ใช้ในการเพาะเลี้ยงสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวมักใช้ในรูปของอากาศผสมกับแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์หรือให้ในรูปการบูรณาการหรือในกระบวนการเผาไหม้ในรูปของกลีบ การที่การบูรณาการจะอยู่ในรูปใดขึ้นกับระดับความเป็นกรดเป็นด่าง เช่น ในรูปของกลีบในการบูรณาการมีความเป็นกรดเป็นด่างมีค่าระหว่าง 7 ถึง 9 หรืออยู่ในรูป

ของเกลือคาร์บอนต่อความเป็นกรดเป็นด่างมีค่าสูงกว่า 9.5 ขึ้นไป และการบันจะอยู่ในรูปของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ เมื่อน้ำมีความเป็นกรดเป็นด่างประมาณ 5

ในการเพาะเลี้ยงสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวในอาหารเลี้ยงที่มีระบบบันฟเฟอร์ ไม่เหมาะสม เมื่อสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวใช้คาร์บอนไดออกไซด์หรือในการบันจะต่อขั้นตอน จะทำให้ค่าความเป็นกรดเป็นด่างในอาหารมีค่าสูงขึ้น เนื่องจากมีการปลดปล่อยไครอกไซด์ออกสู่อากาศในอาหาร

ในไตรเจน (nitrogen)

ในไตรเจนเป็นธาตุอาหารที่สำคัญ สำหรับการสร้างชีวมวลสัดส่วนของไตรเจนอยู่ระหว่าง 7-10 เปอร์เซ็นต์ของน้ำหนักแห้ง ดังนั้นในการผลิต เชลล์ 1 กรัมในอาหาร 1 ลิตร ปริมาณโซเดียมไนเตรต (NaNO_3) ต่ำสุดที่สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวต้องการคือ 500-600 มิลลิกรัมต่อลิตร (Vonshak, 1986) สารประกอบในไตรเจนทั้งที่เป็นสารอินทรีย์และสารอนินทรีย์สามารถใช้เป็นแหล่งไนโตรเจนได้ในจุลสาหร่ายหลากหลายชนิดรวมทั้งสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวด้วย และนอกจากนี้สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวซึ่งสามารถดึงไนโตรเจนจากอากาศมาใช้เป็นแหล่งไนโตรเจน โดยสามารถเปลี่ยนจากแก๊สไนโตรเจนไปเป็นแอนโนเนียมในกระบวนการรีดกัชั่นโดยใช้ออนไซน์ในไตรเจนเป็นตัวช่วย

สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวสามารถใช้แอนโนเนียมและไนเตรตเป็นแหล่งไนโตรเจนได้โดยแอนโนเนียมถูกนำไปใช้ได้เร็วกว่าไนเตรต เนื่องจากแอนโนเนียมเป็นผลิตภัณฑ์สุดท้ายที่ได้จากการรีดกัชั่นของไนเตรต ในบางครั้งแอนโนเนียมอาจเป็นสาเหตุทำให้เกิดการขับยั้งแบบข้อนกลับซึ่งทำให้สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวใช้ไนเตรตได้ลัดลง ส่วนในไตรต์สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวสามารถใช้เป็นแหล่งไนโตรเจนได้เหมือนกัน แต่มีข้อเสียคือที่ความเข้มข้นของไนไตรต์ที่สูงจะไปขับยั้งการเจริญเติบโตทำให้ไม่นิยมใช้

การใช้ไนเตรตและแอนโนเนียมมีความสัมพันธ์กับความเป็นกรดเป็นด่างของอาหารเป็นอย่างมากเมื่อใช้แอนโนเนียมเป็นแหล่งไนโตรเจน ความเป็นกรดเป็นด่างของอาหารจะลดลงอย่างรวดเร็ว ดังนั้นการเจริญเติบโตของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวสามารถถูกขับยั้งได้ที่ความเข้มข้นของแอนโนเนียมประมาณ 1 มิลลิโนล (Morris, 1978)

สำหรับแหล่งของสารประกอบอินทรีย์ในไตรเจนที่ใช้ในการเพาะเลี้ยง ได้แก่ ยูเรีย (urea) เอไนด์ (amide) กลูตามีน (glutamine) แอสพาราจีน (asparagine) และกรดอะมิโนต่างๆ เช่น ไอกลีซีน (glycine) เป็นต้น

ถ้าสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวและสาหร่ายอื่น ๆ ขาดธาตุไนโตรเจนจะมีผลทำให้รังควัตถุในการสังเคราะห์แสงลดลง ซึ่งทำให้การสังเคราะห์แสงลดลงไปด้วย (Allen, 1969) Canto de Loura (1994) กล่าวว่าสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวสามารถนำสารประกอบในไตรเจนที่เก็บสะสมไว้มาใช้ได้ จากการทดลองนำ *Oscillatoria splendida* ไปเลี้ยงในอาหารที่ไม่มีไนโตรเจน พน

ว่ารังควัตฤทธิ์โคไซดานินถูกสลายไปเป็นไนโตรเจนที่สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวสามารถใช้ได้ ทำให้ปริมาณไฟโคไซดานินลดลงอย่างเห็นได้ชัด และปริมาณไฟโคไซดานินจะมีปริมาณเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วอีกเมื่อเดินในโตรเจนลงในอาหาร และนอกจากนี้ยังมีการสะสมของแป้งและไขมันเพิ่มมากขึ้นเช่นกัน

ฟอสฟอรัส (phosphorus)

ฟอสฟอรัสเป็นหนึ่งในธาตุอาหารหลัก ที่จำเป็นต่อการเจริญเติบโตของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียว เพราะมีบทบาทสำคัญต่อกระบวนการต่าง ๆ ของเซลล์ โดยเฉพาะกระบวนการถ่ายเทพลังงานและกระบวนการสร้างกระแทกนิวเคลียติก (Talling, 1962)

ชนิดของฟอสฟอรัสที่สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวต้องการ ส่วนใหญ่จะอยู่ในรูปสารอนินทรีย์มากกว่า เช่น $H_2PO_4^-$ หรือ HPO_4^{2-} อย่างไรก็ตามการคุณค่าสารประกอบฟอสเฟตของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวและสาหร่ายอื่น ๆ มีปัจจัยหลายปัจจัยเข้ามาเกี่ยวข้อง เช่น ความเป็นกรดเป็นด่าง ความเข้มข้นของโซเดียมไฮเดอโรน ไฮಡ्रอเจนไฮเดอโรน และแมgnีเซียมไฮเดอโรน หรือโลหะหนักบางชนิดในอาหาร และความแตกต่างของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวแต่ละชนิด

เมื่อสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวหรือสาหร่ายอื่น ๆ ขาดธาตุฟอสฟอรัสลักษณะอาการจะคล้ายคลึงกับการขาดธาตุไนโตรเจน คือ ปริมาณโปรตีน กลอโรมิล เอ อาร์เอ็นเอ (RNA) และดีเอ็นเอ (DNA) มีแนวโน้มลดลง แต่ปริมาณการนำไปใช้ครองกลับมีปริมาณเพิ่มขึ้น และมีการสะสมของโซเดียมไฮเดอโรน (cyanophycin) ในเซลล์ที่ขาดฟอสเฟตมากขึ้นด้วย นอกจากนี้รูปร่างภายนอกของเซลล์สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียว เช่น รูปร่างและขนาดของเซลล์ หรือทรัพย์โภณมีการเปลี่ยนแปลงด้วย และจากการศึกษาของ Prieto (1997) พบว่าเซลล์ที่ขาดฟอสเฟตเมื่อนำไปเลี้ยงในอาหารที่มีฟอสเฟตจะสามารถคุณค่าฟอสเฟตได้ในปริมาณที่สูงและเร็วกว่าเซลล์ที่ไม่ขาดฟอสเฟตทั้งในสภาพที่มีแสงและไม่มีแสงภายใต้สภาพมืดอกร่องใจ แต่ในสภาพที่ขาดออกซิเจน แสงยังเป็นต่อการคุณค่าฟอสเฟต

ซัลเฟอร์ (sulfur)

ซัลเฟอร์เป็นธาตุที่จำเป็น สำหรับสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียว เพราะซัลเฟอร์เป็นองค์ประกอบของกรดอะมิโนที่จำเป็นได้แก่ เมทิโอนีน (methionine) ซีสตีน (cystine) และซีสเตอีน (cysteine) วิตามินต่าง ๆ และซัลโฟลิปิด (sulfolipid) เป็นต้น โดยปกติซัลเฟอร์ที่สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเขียวและสาหร่ายอื่น ๆ ใช้จะอยู่ในรูปของสารอนินทรีย์ แต่มีสาหร่ายบางชนิดสามารถใช้ซัลเฟอร์ในรูปอินทรีย์สาร เช่น กรดอะมิโนที่มีซัลเฟอร์เป็นองค์ประกอบเป็นแหล่งของซัลเฟอร์ได้

แคลเซียม (calcium)

บทบาทของแคลเซียม ต่อสุริวิทยาและการเจริญเติบโตของสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเขียวไม่เป็นที่ทราบแน่นัด แต่ย่างไรก็ตามมีการยอมรับกันว่าแคลเซียมเป็นแร่ธาตุที่จำเป็นแต่ต้องการในปริมาณน้อยกว่าธาตุอาหารหลักอื่น ๆ ซึ่งแคลเซียมอาจใช้ในรูปสารประกอบรวมกับแร่ธาตุตัวอื่น ๆ

โซเดียมและโพแทสเซียม (sodium and potassium)

โซเดียมเป็นแร่ธาตุที่จำเป็นสำหรับสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเขียวและสาหร่ายบางชนิดเท่านั้น แต่ถ้ามีปริมาณสูงอาจเป็นพิษต่อสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเขียวได้ นอกจากนี้โซเดียมยังช่วยในการเปลี่ยนโโนเลกูลในไตรเจนไปเป็นแอมโนเนียมในการตรึงไนโตรเจนของสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเขียวได้ โซเดียมและโพแทสเซียมมีองค์ประกอบทางเคมีที่คล้ายคลึงกันจึงสามารถใช้แทนกันได้ สำหรับโพแทสเซียมจำเป็นสำหรับสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเขียวและสาหร่ายทุกชนิด เนื่องจากโพแทสเซียมเป็นองค์ประกอบของเอนไซม์หลายชนิด ภายใต้สภาพการขาดโพแทสเซียมการเจริญเติบโตและการสังเคราะห์แสงลดลงแต่การหายใจจะสูงขึ้น

แมกนีเซียม (magnesium)

แมกนีเซียมจำเป็นสำหรับสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเขียวและสาหร่ายทุกชนิด เพราะเป็นองค์ประกอบของรังควัตถุที่ใช้สังเคราะห์แสงคือ คลอโรฟิลล์ และมีบทบาทต่อกระบวนการแมตตาบoliซึมต่าง ๆ ของเซลล์

2.3.2.2 ธาตุอาหารรอง ประกอบด้วยธาตุดังต่อไปนี้

เหล็ก (iron)

เหล็กเกี่ยวข้องกับกระบวนการแมตตาบoliซึม เพราะเป็นองค์ประกอบของไนโตรโกรમต่าง ๆ และนอกจากนี้เหล็กยังมีบทบาทสำคัญต่อการคุดซึมในไตรเจนและการสังเคราะห์แสง เนื่องจากมีผลต่อการสังเคราะห์รังควัตถุที่ใช้ในการสังเคราะห์แสงได้แก่ ชี-ไฟโโคไซดานิน และคลอโรฟิลล์ เอ (Quist, 1971) และเฟอร์ริคอกซิน (ferredoxin) ซึ่งเป็นตัวรับอิเล็กตรอนในกระบวนการสังเคราะห์แสง ระบบที่หนึ่ง (photosystem I) เหล็กเป็นธาตุที่มักจะตกตะกอนในสารละลายน้ำซึ่งต้องใส่สารที่ป้องกันการตกตะกอนเรียกว่า คีเลเตอร์ หรือ chelating agent เหล็กที่ใช้อาจอยู่ในรูปของสารประกอบ เช่น $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ แต่สารประกอบเหล็กนี้จะคุณน้ำทำให้อาหารเสื่อมคุณภาพ ฉะนั้นจึงนิยมใช้สารประกอบพอกเหล็กอีดีทีเอ (FeEDTA) แทน เพราะมีคุณสมบัติคงรูปดีกว่า

ไบرون (Boron)

ไบرونเป็นธาตุอาหารที่จำเป็นสำหรับสาหร่ายบางชนิด เช่น สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวและໄโคอะตอน ໂໂຍແພາະ ໄຄອະຕອນທີ່ອາຫັນຢູ່ໃນນ້ຳເກີນ ແຕ່ຮາຕູນີ່ໄມ້ຈຳເປັນສໍາຫຼັບສໍາຫຼັງສືເຈິ້ວ

แมงกานีส ทองแดง และสังกะสี (manganese, copper and zinc)

แมงกานีส ทองแดง และสังกะสีเป็นธาตุที่เป็นองค์ประกอบสำคัญในกระบวนการถ่ายทอดอิเล็กตรอนในกระบวนการสังเคราะห์แสง รวมทั้งเป็นองค์ประกอบที่จำเป็นของเอนไซม์อิกหลายชนิด ถ้าขาดธาตุเหล่านี้จะทำให้กระบวนการสังเคราะห์แสงลดลง ແຕ່ถ้ามีมากเกินไปจะเป็นพิษต่อสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวและสาหร่ายชนิดอื่น ๆ

โนลิบดินัม วานเดียນ โคงอลท์และนิกเกิล (molybdenum, vanadium, cobalt and nickel)

โนลิบดินัมมีบทบาทสำคัญต่อการตรึงไนโตรเจนในสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยว และยังเป็นส่วนประกอบของเอนไซม์ที่ช่วยในการสังเคราะห์แสง วานเดียນเป็นธาตุอาหารที่จำเป็นต่อการเจริญเติบโตของสาหร่ายชนิดอื่น ๆ และสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวบางชนิด วานเดียນสามารถใช้ทดแทนโนลิบดินัม ซึ่งทำหน้าที่เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา (catalyst) ใน การตรึงไนโตรเจน โคงอลท์เป็นส่วนประกอบที่สำคัญของวิตามินบี 12 ซึ่งสำคัญต่อการเจริญเติบโตของสาหร่ายและสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวหลายชนิด ถ้าสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวขาดโคงอลท์จะทำให้การเจริญเติบโตลดลง 20 ถึง 75 เปรอร์เซ็นต์ การมีปริมาณนิกเกิลถึงแม้ความเข้มข้นเพียงเล็กน้อยสามารถยับยั้งการเจริญเติบโตของสาหร่ายบางชนิดได้ ແຕ່ Van Baalen และ O' Donnel (1978) พบວ່າ นิกเกิลเป็นธาตุที่จำเป็นต่อสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยวบางชนิด ໄດ້ແກ່ Oscillatoria sp. ໄຄອະຕອນและสาหร่ายสีเจี้ยว

เซเลเนียม (selenium)

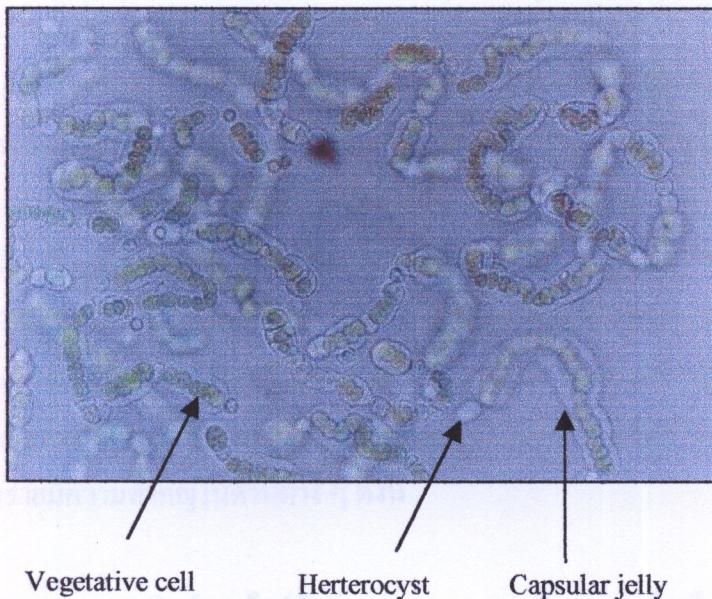
บทบาทของเซเลเนียมต่อสาหร่ายชนิดอื่น ๆ และสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยว ยังไม่เป็นที่ทราบแน่ชัด ແຕ່ພບວ່າໃນแหล่งน้ำปริมาณของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจี้ยว มีความสัมพันธ์ กີ່ຍາຂຶ້ອງກັບปริมาณของเซเลเนียม ແຕ່ໃນสาหร่ายชนิดอื่น ๆ ໄນພບຄວາມສັນພັນຮີ

2.4 ลักษณะของสาหร่ายเห็ดลาม (*Nostoc commune*)

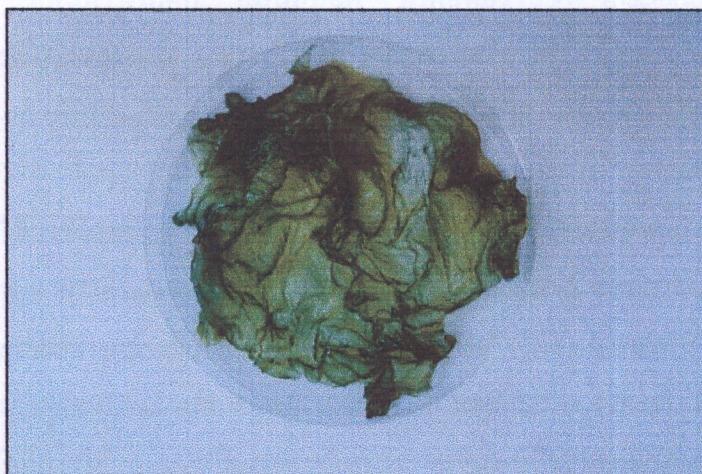
N. commune เป็นสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเขียวที่สามารถตรึงไนโตรเจนได้ มีลักษณะของหัลลัส (thallus) ประกอบด้วยเซลล์ที่มีแคปซูลเจลใส (hyaline capsular jelly) ห่อหุ้มรวมตัวกันอย่างหนาแน่น (firm) และพันกันยุ่งเหยิง (entangled) มีลักษณะนุ่มหรือแน่นทำให้มีลักษณะผิวคล้ายแผ่นหนัง สามารถสร้างกลุ่มเซลล์ได้ทั้งขนาดเล็กและใหญ่ ทรายโคมมีความกว้าง 5-7 ไมครอน เซลล์รูปถัง (barrel-shaped) ถึงค่อนข้างกลม ขนาดกว้าง 6.69 ไมครอน ยาว 8.05 ไมครอน เชกเทอโรซีสต์ (heterocyst) รูปร่างค่อนข้างกลม กว้างประมาณ 7.25 ไมครอน ดังภาพที่ 2.1

ลักษณะเด่นของ *N. commune* คือ สามารถสังเคราะห์พอลิแซ็คcharide แล้วปล่อยออกนอกเซลล์ได้ (extracellular polysaccharide) ในลักษณะคล้ายเมือกที่ปล่อยออกทุกทิศทุกทางหรืออยู่ในรูปแคปซูลเจล (capsular jelly) ห่อหุ้ม

สาหร่ายเห็ดลาม มีลักษณะเป็นแผ่นรุ้วนแบนบางหนาประมาณ 1.0 มิลลิเมตร มีสีตั้งแต่สีน้ำเงินแกมน้ำเงินถึงสีเหลือง ชื่นคล้ายเห็ดหูหนูสีเขียวที่ขึ้นบนดิน ดังภาพที่ 2.2 ขนาดของแผ่นจะแตกต่างกันไปขึ้นกับสถานที่ที่พบ หากเป็นพื้นที่ที่น้ำขังและอยู่นาน สาหร่ายที่พบจะมีลักษณะเป็นแผ่นขนาดใหญ่ ส่วนสาหร่ายเห็ดลามแห้งจะมีลักษณะหดตัวเป็นแผ่นแข็ง สีน้ำตาลถึงดำ มีลักษณะขรุขระ ชาวบ้าน อ.นาเชือก จ.มหาสารคาม นิยมเก็บไปทำลาม จึงได้ชื่อประจำท้องถิ่นว่า “เห็ดลาม” ในฤดูฝน เมื่อกิจกรรมทางการทำให้สาหร่ายที่ในน้ำร้อนหดตัวเป็นแผ่นบางกรอบ คล้ายกระดาษ (ซึ่งเป็นระยะพักตัว, resting stage) คุณซับน้ำฝุ่นขยายตัวเป็นแผ่นรุ้วนบาง ไม่มีรสชาติ มีเนื้อนิ่มหยุ่นแต่กรอบ คล้ายสาหร่ายทะเล *Undaria pinnatifida* หรือ Wakame ที่นิยมบริโภคในญี่ปุ่น อย่างไรก็ตามสาหร่ายเห็ดลามมีคุณสมบัติที่ดีกว่า คือ ไม่มีกลิ่นคาว ทำให้ชาวบ้านนิยมเก็บไปบริโภคเป็นประจำทุกปีในฤดูฝนซึ่งเป็นเพียงฤดูกาลเดียวเท่านั้นที่สาหร่ายชนิดนี้จะแพร่และขยายพันธุ์ได้



ภาพที่ 2.1 สาหร่ายเห็ดลาม (*N. commune*) ใต้กล้องจุลทรรศน์ (x 400)



ภาพที่ 2.2 ลักษณะแพร่ลุนบางของสาหร่ายเห็ดลาม (*N. commune*) ที่เก็บจากป่าดูนลำพัน

2.5 การผลิตพอลิแซ็คคาไรด์จากสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมบุชิว

การสังเคราะห์พอลิแซ็คคาไรด์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของเซลล์แบคทีเรีย โดยทั่วไปแล้วเกี่ยวข้องกับสภาพแวดล้อมโดยตรง (Dudman, 1977) ดังนั้นหน้าที่หลักในการสร้างแคปซูลคือการรักษาสภาพเซลล์แบคทีเรียจากสภาพแวดล้อมที่เปลี่ยนแปลง การสังเคราะห์พอลิแซ็คคาไรด์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของจุลินทรีย์รวมทั้งสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมบุชิว มีบทบาทสำคัญในการป้องกันเซลล์จากความเครียดในสิ่งแวดล้อมและจากสภาวะที่เป็นภัยอื่น ๆ

สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมบุชิวสามารถผลิตพอลิแซ็คคาไรด์ได้ (Harada, 1985; Slodki, 1987; Sutherland, 1987; Zevenhuizen, 1987) พอลิแซ็คคาไรด์ที่ผลิตโดยสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมบุชิวนี้แบ่งได้ 3 กลุ่ม (Painter, 1983) คือ เก็บไว้ภายในเซลล์ (storage) นำไปใช้ในการห่อหุ้มเซลล์ (cell envelope) และการปล่อยออกนอกเซลล์ (exocellular polysaccharide) ซึ่งพอลิแซ็คคาไรด์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของสาหร่ายมีความสำคัญในด้านต่าง ๆ ดังนี้

2.5.1 บทบาทของพอลิแซ็คคาไรด์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมบุชิว

การศึกษามากมายจะเน้นความสามารถของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมบุชิวนางานชนิดที่ผลิตพอลิแซ็คคาไรด์ที่ภาวะเครียดเพื่อกันແลงหรือเพื่อปกป้องรูมของน้ำ (water activity) เพื่อยืดในทะเลทรายหรือสภาพแวดล้อมที่มีความเค็ม นอกจากนี้พอลิแซ็คคาไรด์ยังมีบทบาทเป็นสารต่อต้านแบคทีเรีย เช่น แอนติไนโตริก แอนติบอดี้ แบคเตอริโไซน (bacteriocin) ฟاج (phage) ฟากไซติก เซลล์ (phagocytic cell) เป็นต้น ผลิตสารเคลือบผิวน้ำ (surfactants) อาหารของโปรโตซัวและบางเกิดเป็น biofilm บนผิวน้ำของแม่น้ำอีกด้วย (Costerton และคณะ, 1981; 1987 และ Whitfield, 1988)

การใช้ประโยชน์จาก *Nostoc* มีรายงานโดยสมาคมของคณะสำรวจขั้วโลกได้ของเครือข่ายกงพองคุณ (Commonwealth Transantarctic Expedition) ระหว่างปี 1955-1958 พบว่ามี *Nostoc* แพร่กระจายอย่างกว้างขวางตั้งแต่เหนือเส้นรุ้งที่ 60° ใต้ขั้นมา รวมทั้งมีการทดลองบริโภคเพื่อใช้เป็นแหล่งอาหาร (Lund และ Lund, 1995) Lem และ Glick (1985) และ Chu และ Tsang (1988) รายงานว่ามีการใช้ *Nostoc* เป็นอาหารในประเทศไทยมาก เช่น *Spilulina* เป็นแหล่งของวิตามินบี 12 รวมทั้งวิตามินบี 1 บี 2 และในบางชนิดสามารถผลิตวิตามิน เอ โปรตีนที่มีอยู่ใน *Spilulina* บางชนิด ง่ายต่อการขยับและกรดอะมิโนที่มีอยู่จะเหมือนกับที่มีในอาหาร เช่น ไข่ ถั่วเหลือง ยิ่งกว่านั้นสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมบุชิวยังผลิตสารประกอบทางเคมี เช่น phycobiliprotein phosphorescent dyes ยาและวัสดุ (Gudin และ Thepenier, 1986; Ramus และ Jones (eds.), 1988)

สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมบุชิวนางานชนิดสามารถคงความมีชีวิตได้เป็นเวลานานหลายร้อยปี และสามารถกลับมาเจริญเติบโตและสร้างกระบวนการเมแทบอลิซึมได้ภายหลังการคืนสภาพ โดยการคุณน้ำกลับเข้าไปในเซลล์ (rehydration) (Dodds และคณะ, 1995) Lund และ Lund (1995) ราย

งานว่า *N. commune* ที่เก็บจากเมอร์บารีียม (herbarium) อายุ 107 ปี ยังคงความมีชีวิตอยู่รอดได้ ทั้งนี้สันนิษฐานว่าคุณสมบัติดังกล่าวมีความสัมพันธ์กับสารโพลิแซ็กการไรค์ หรือสารไกโอลโคคอนจูเกต (glycoconjugates) ที่ผลิตโดยสาหร่าย เช่นเดียวกับในกรณีของจุลินทรีย์ชนิดอื่น ๆ (Huang และคณะ, 1998)

Nostoc บางชนิดยังใช้เป็นยารักษาโรคมะเร็งและโรคเก้า๊ต์ ในขณะที่ Hoppe (1979); Bloor และ England (1989); de Caire และคณะ (1987, 1990) รายงานการกันพบรารปฏิชีวนะที่มีฤทธิ์ขับไข้จุลินทรีย์อย่างกว้างขวางทั้งจากสารสกัดเซลล์และอาหารเหลวที่ใช้เพาะเลี้ยงเซลล์ Hori และคณะ (1994) รายงานว่า *N. commune* สามารถลดโภคเลสเทอรอลนีน่าจะมาจาก “ไขอาหาร” (dietary fiber) ซึ่งเป็นโพลิแซ็กคาไรด์ ในตัวร่างแพทช์แพนเจ็นมีการนำ *N. commune* และ *N. sphaeroides* มาใช้ในการบำบัดโรคตานอดในเวลากลางคืน ผลไฟฟ้าหม่าน้ำร้อนลวก ตลอดจนอาการเจ็บป่วยที่ไม่รุนแรงต่าง ๆ

Takenaka และคณะ (1997) วิจัยพบว่าสารสกัดด้วยน้ำร้อนของ *N. flagelliforme* มีคุณสมบัติยับยั้งการเจริญเติบโตของเนื้องอก (antitumor) ซึ่งคาดว่าน่าจะเป็นผลมาจากการที่มีกรดฟูโรกัลบิกไดออกไซด์ ($\text{C}_6\text{H}_4\text{O}_2$) อยู่ในสารสกัด

สาหร่ายในสกุล *Nostoc* สามารถแพร่กระจายอยู่ทั่วไปทั้งในที่แห้งแล้ง เช่น ทะเลราย โภเบหรือที่หน้าเย็น เช่น สถานที่ที่เรียกว่า “Polar Deserts” ในขั้วโลกใต้ Lazaroff (1973); Abdelahad และ Bazzichelli (1989) ได้ทำการศึกษาของชีวิตการสร้างกลุ่มเซลล์ ตลอดจนลักษณะสัณฐานวิทยาที่เกี่ยวข้องกับการเปลี่ยนแปลงรูปสัณฐานในวงจรชีวิตของ *Nostoc* (polymorphic life cycle)

Hill และคณะ (1994) ได้ศึกษา *N. commune* โดยนำมารังสีให้แห้ง ศึกษาลักษณะทางด้านชีวเคมีและโครงสร้างสารพวก glycan ซึ่งอยู่ที่ชิทและปลดปล่อยออกมา องค์ประกอบส่วนใหญ่ประกอบด้วยแกลเซอีน/ซิลิกา เมื่อนำไปทำให้บริสุทธิ์พบว่าประกอบด้วย กลูโคส เอ็น-อะซีติลกลูโคไซดามีน (*N*-acetylglucosamine) กลูโคไซดามีน แมนโนส (glucosamine mannose) และกาแลคโตไซดามีน (galactosamine) ในอัตราส่วน 3.1: 1.4: 1: 0.1: 0.06 ตามลำดับ และในส่วนที่ละลายในไขมันได้ประกอบด้วยทริฮาโลส (trehalose) และซูโครส ต่อมาในปี 1997 ได้ศึกษา *N. commune* สายพันธุ์ CHEN สร้างพอลิเมเช็กคาโรค์มานาปกป้องเนื้อเยื่อ (membrane) เพื่อป้องกันเซลล์ถูกทำร้าย มีความทนแล้งและสามารถดูดซับน้ำกลับมาอังเชลล์ได้

Mazor และคณะ (1996) ศึกษาผลลัพธ์ของการรักษาด้วยการผ่าตัดที่ป้องกันอุบัติเหตุของสาหาร่ายสีน้ำเงินแกมเขียวบางสายพันธุ์ที่แยกได้จากทะเลขราษฎร Negev ประเทศอิสราเอล พบว่าผลลัพธ์มีบทบาทสำคัญในการรักษาความชุ่มชื้นในทะเลขรายของสาหาร่ายสีน้ำเงินแกมเขียวที่เกาะกันเป็นแผ่นแข็งเป็นเวลานานหลายเดือน ซึ่งได้รับน้ำเพียงแค่หลังเดียวเป็นครั้งคราวจากน้ำทึบตอนเช้า

Dodds และคณะ (1995) ได้รายงานว่าความหนาแน่นของเมือกของสาหร่ายสีน้ำเงินแกมเขียวลายสายพันธุ์ ทำให้สาหร่ายมีการใช้อาหารน้อยกว่าสาหร่ายที่ไม่มีเมือก

Fattom และ Shilo (1984) ได้ศึกษาสาหร่ายสีน้ำเงินแกมเขียวที่มีการเจริญเติบโตแบบบีดเกาะ (benthic blue-green algae) ปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ออกเซลล์ มีลักษณะเป็น hydrophobic

Bar-Or และ Shilo (1987) ศึกษา *Phormidium* J-1 พบว่ามีพอลิแซ็คคาไรค์ที่ไม่ใช่น้ำตาล (non-sugar) เป็นองค์ประกอบ สังเคราะห์ sulfated heteropolysaccharide ซึ่งว่า emulcyan ซึ่งมีกรดไขมันและโปรตีนเป็นองค์ประกอบด้วย โดยมีระดับของ hydrophobic แปรผันกับโนเลกูลขนาดใหญ่ ตั้งมาในปี 1988 และ 1989 ได้ศึกษา *Phormidium* J-1 และสาหร่ายสีน้ำเงินที่เจริญเติบโตแบบบีดเกาะ พลิตพอลิแซ็คคาไรค์ปล่อยออกเซลล์พบว่ามีส่วนร่วมในการจับตัวของอนุภาคดิน (co-flocculation) เกิดเป็นเม็ดดิน ได้ดังนี้

Prosperi (1994) ได้ศึกษา *N. cordubensis* สร้างเมือกหนารอบเขตเทโรซีสต์ สามารถป้องกันกิจกรรมของเอนไซม์ในไตรจีเนส (nitrogenase) จากออกซิเจนได้

Reddy และคณะ (1996) ได้ศึกษา *Cyanothece* BH68 เจริญบนอาหารวุ้น พบว่าพอลิแซ็คคาไรค์ที่อยู่รอบกลุ่มเซลล์ ป้องกันออกซิเจนจากบรรยายกาศและพอลิแซ็คคาไรค์ยังสามารถจับกับธาตุเหล็กและแคลเซียมซึ่งธาตุทั้งคู่มีความสำคัญในการตรึงไนโตรเจน

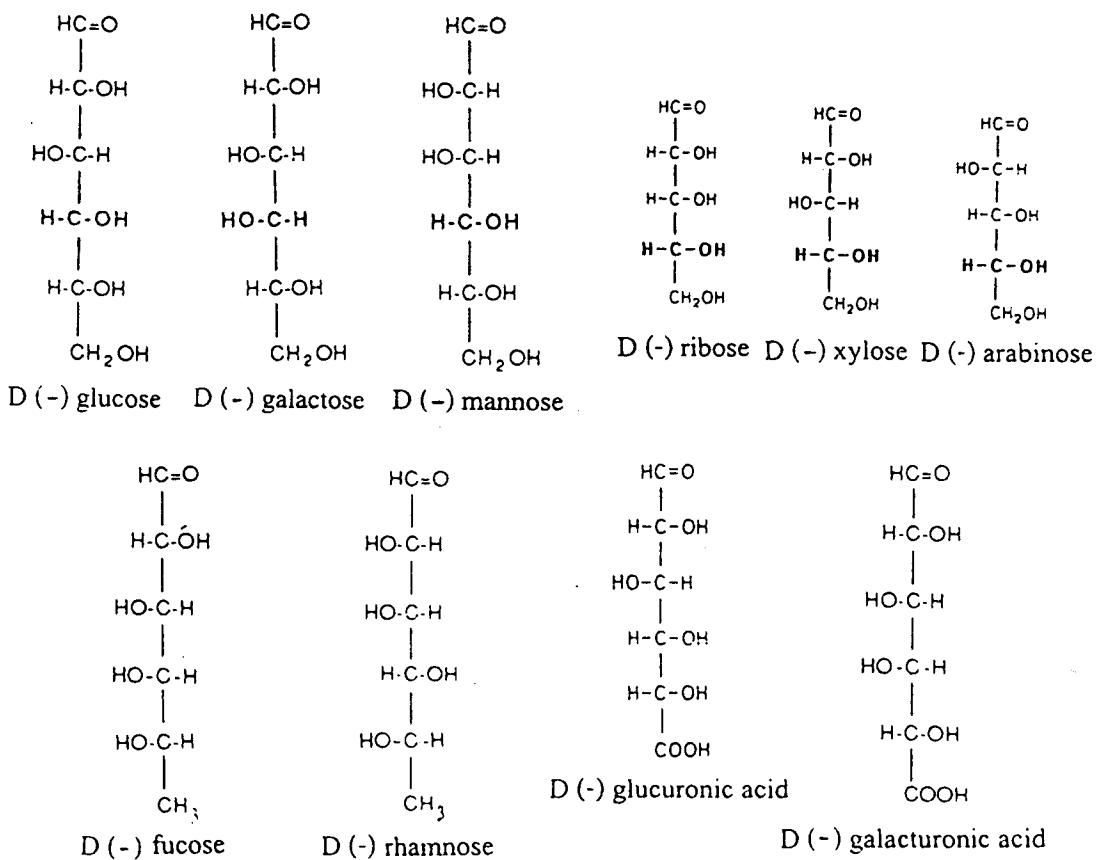
Parker และคณะ (1996) ศึกษา *Microcystis flos-aquae* C3-40 แคปซูลรอบเซลล์มีการสะสมเหล็กและแมงกานีส ซึ่งเป็นโลหะที่จำเป็นต่อการเจริญเติบโต

สาหร่ายสีน้ำเงินแกมเขียวบางชนิดมีชีวิตสัมพันธ์หรือแบบพิงพาภัยพืชชั้นสูง โดย Robin และคณะ (1986) ได้ศึกษา *Anabaena azollae* พลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ปล่อยออกเซลล์ เกาะที่ผิวใบต้นเพิร์น (*Azolla filiculoides*) เพื่อใช้ในการเจริญเติบโต

Gantar และคณะ (1995) ศึกษาสายพันธุ์ *Nostoc* ที่พลิตพอลิแซ็คคาไรค์ปล่อยออกเซลล์รอบทรัพย์โคม เกาะกับรากของข้าวสาลี ซึ่งต้นข้าวสาลีจะได้รับไนโตรเจน เพื่อใช้ในการเจริญเติบโตเช่นกัน

2.5.2 องค์ประกอบของน้ำตาลจากพอลิแซ็คคาไรด์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของสาหร่ายสีน้ำเงิน แกรมเปี้ยว

ตั้งแต่ปี 1955 สาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเปี้ยวหลายชนิด มีรายงานว่าสามารถสังเคราะห์พอลิแซ็คคาไรด์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ได้ ปัจจุบันมีประมาณ 70 สายพันธุ์ที่ศึกษาไว้ว่ามีการปล่อยพอลิแซ็คคาไรด์ออกนอกเซลล์ ส่วนใหญ่จะศึกษาองค์ประกอบของน้ำตาลในพอลิเมอร์ ซึ่งทุกการศึกษาจะเกี่ยวข้องกับสายพันธุ์ที่ผลิตพอลิแซ็คคาไรด์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้วละลายน้ำได้ (water-soluble released polysaccharide) อยู่ในลำดับ Chroococcales Oscillatoriales Nostocales และ Stigonematales ดังตารางที่ 2.1-2.3 น้ำตาลโมเลกุลเดี่ยว (monosaccharide) ที่พบในสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเปี้ยวนี้ทั้งหมด 10 ชนิด คือ น้ำตาลกลุ่มhexose ได้แก่ กลูโคส (glucose) กาแลกโตส (galactose) และmannose น้ำตาลกลุ่ม pentose ได้แก่ ไรโนส (ribose) ไซโลส (xylose) และอะราบินอส (arabinose) น้ำตาลกลุ่ม ดีอูกซีแซกโคไซด์ (deoxyhexose) ได้แก่ พูโคส (fucose) และรัมโนส (rhamnose) น้ำตาลกลุ่มกรดแซกโคไซด์ (acid-hexose) ได้แก่ กรดกลูคิวโรนิก (glucuronic acid) และกรดกาแลกทิวโรนิก (galacturonic acid)



ภาพที่ 2.3 สูตรโครงสร้างโมเลกุln้ำตาลชนิดต่าง ๆ
ที่มา : Hassan (1988)

ตารางที่ 2.1 บันทึกของน้ำตาลในเลกตุตเดียวของพอดิไซค์ไพร์ที่ปลดปล่อยออกซิเจนได้ของสารร่าษีน้ำเงินแบบเขียวดำใน Chroococcales

ชนิด	กระบวนการ	น้ำตาลในสกุลเดียว (อัตราส่วนในครัว)										อ้างอิง		
		การย้อม	Ara	Fuc	Glc	Man	Rha	Rib	Xyl	Gala	GlcA	UrA		
<i>Aphanocapsa halophytica</i> MN11	A,B	-	26.5	1.5	12.5	7.5	1.0	-	1.5	-	-	-	Sudo และคณะ (1995)	
<i>Anacystis nidulans</i>	C	-	-	1	4.7	1.4	-	-	-	-	-	-	Sangar และ Dugan (1972)	
<i>Chroococcus minutus</i> B 41.79	ns	5.1	4.6	9.5	19.1	10.6	10.0	-	10.7	1.0	2.8	b	Fischer และคณะ (1997)	
<i>Cyanothece</i> sp. CA 3	D	9.2	2.0	-	1.4	tr	1.0	-	+	+	66.8	-	De Philippis และคณะ (1998)	
<i>Cyanothece</i> sp. CE 4	D	0.4	0.3	tr	1.3	-	1.0	-	0.5	+	-	80.1	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. CE 9	D	-	1.1	0.3	2.8	0.7	1.0	-	-	-	-	35.7	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. CH 1	D	-	3.1	1.4	-	0.6	1.0	-	0.9	+	-	27.4	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. ET 2	D	5.8	1.5	1.4	1.3	0.8	1.0	-	-	-	-	63.1	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. ET 5	D	-	2.1	2.2	3.1	1.8	1.0	-	3.3	+	+	29.4	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. IR 20	D	-	1.5	0.1	0.1	2.3	10.0	0.1	-	-	-	9.8	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. PCC 8801	D	-	0.2	0.6	1.0	0.2	1.2	-	0.9	+	+	35.0	-	c
<i>Cyanothece</i> sp. PE 13	D	-	3.8	11.6	22	5.9	1	0.3	5.9	-	+	20.9	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. PE 14	D	6.1	0.2	-	0.5	0.3	0.1	-	-	+	+	21.7	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. TI 4	D	-	2.7	1.2	2.9	0.4	1	-	0.7	-	+	58.2	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. TP 5	D	0.4	1.2	-	0.9	-	1	-	0.3	+	+	40.4	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. TP 10	D	1.8	0.8	-	0.6	0.1	1.0	-	-	+	+	31.3	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. VI 22	D	-	1.8	0.2	2.8	1.0	1.0	-	1.8	-	+	40.8	-	De Philippis และคณะ (1998)

ตารางที่ 2.1 (ต่อ)

ชนิด	กระบวนการ	น้ำตาลโมเลกุลเดียว (อัตราส่วนโมลาร์)										อ้างอิง		
		การย้อม	Ara	Fuc	Glc	Gal	Man	Rha	Rib	Xyl	GalA	GlcA	UrA	Others
<i>Cyanothece</i> sp. VI 13	D	-	1.5	0.1	2.0	0.5	1.0	-	1.5	+	+	32.1	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. 16Som2	E	-	1.6	2.4	6.8	4.8	-	-	2.9	2.0	1.0	-	-	De Philippis และคณะ (1993)
<i>Cyanothece</i> sp. 16Som2	D	-	1.0	0.1	1.8	0.4	1.0	-	1.2	+	+	20.6	-	De Philippis และคณะ (1998)
<i>Gloeothece</i> sp. PCC 6909	F	-	-	4.2	4.9	2.6	1.6	-	1.0	-	-	2.4 ^d	e	Tease และคณะ (1991)
<i>Microcytis aeruginosa</i> K 3A	ns	+	+	+	+	+	-	+	+	+	-	-	f	
<i>Microcytis flos-aquae</i> C3-40	G,H	-	-	1.0	1.0	3.0	3.0	-	2.0	43.0	-	-	-	Plude และคณะ (1991)
<i>Synechocystis</i> sp. PCC 6714 ^g	I	5.5	2.1	6.0	34.8	3.8	2.8	-	2.8	-	16.7	h	Panoff และคณะ (1988)	
<i>Synechocystis</i> sp. PCC 6803 ^g	I	-	6.0	1.0	6.7	3.9	3.6	-	3.5	-	16.4	i	Panoff และคณะ (1988)	

Ara = arabinose; Fuc = fucose; Gal = galactose; Glc = glucose; Man = mannose; Rha = rhamnose; Rib = ribose; Xyl = xylose; GalA = galacturonic acid; GlcA = glucuronic acid; UrA = uronic acid + = มี ns = ไม่มี - = ไม่มี ns = ไม่มาก มาก = ปริมาณเดือนข้อม A = 2 N TFA (trifluoroacetic acid) ที่ 100°C นาน 6-12 ชม. B = 4 N HCl ที่ 100°C นาน 6-12 ชม. C = 2 N TFA 121°C นาน 2 ชม. D = 2 N TFA ที่ 121°C นาน 45 นาที E = 2 N TFA ที่ 120°C นาน 10 และ 60 นาที F = 1 N HCl ที่ 100°C นาน 10 ชม. G = 0.5, 1, 2 N H₂SO₄ ที่ 100°C (ในร่างกาย) H = 2 N H₂SO₄ ที่ 121°C (ไม่ระบุเวลา) I = 2 N HCl ที่ 100°C นาน 2 ชม. a = คิดจากปอร์เซนต์carboxylic acid b = deoxyhexose, 6-deoxy-2-O-methylhexose, 2-O-methylhexose, 3-O-methylhexose, glucosamine c = ไม่ได้พิสูจน์ d = แสดงเป็นอัตราส่วนโมลาร์ e = 2-O-methylhexose f = Nagakawa และคณะ (1987) ใน Morvan และคณะ (eds.) (1997) g = องค์ประกอบของพอดีเชิงทาง化 (2 เดือน) h = 3-O-methylpentose, glucosamine, galactosamine i = 3-O-methydeoxyhexose, 4-O-methylhexose, methylhexose, glucosamine, galactosamine

ตารางที่ 2.2 องค์ประกอบของน้ำตาลในเม็ดถั่วสำหรับเพื่อการต่อสู้ของเชื้อกราดีต่อเชื้อราและเชื้อราที่มีผลต่อ Oscillatoriaceae

ชนิด	กระบวนการ	น้ำตาลในเม็ดถั่ว (อัตราส่วนในครัว)										อ้างอิง	
		การย้อม	Ara	Fuc	Gal	Glc	Man	Rha	Rib	Xyl	Gala	Ura	
<i>Lyngbya confervoides</i> S9g	A	tr	tr	17.8	40.2	3.5	tr	-	tr	-	38.6	a	Gloaguen และคณะ (1995)
<i>Microcoleus</i> sp. (2 strains)	B	-	+	+	+	+	-	-	-	-	-	-	Mazor และคณะ (1996)
<i>Oscillatoria amphibia</i> PCC 7105	A	tr	tr	16.0	33.0	21.7	4.5	-	12.3	6.7	b	Gloaguen และคณะ (1995)	
<i>Oscillatoria corallinae</i> CJ1	A	5.1	1.7	15.0	29.6	15.6	3.4	-	4.0	24.2	a	Gloaguen และคณะ (1995)	
<i>Oscillatoria</i> sp. ^c	C	-	5.4	9.9	18.3	8.0	- ^d	4.7 ^d	5.5	1.0	1.0	e	Bender และคณะ (1994)
<i>Phormidium ectocarpi</i> C86	A	-	-	3.1	34.7	23.2	tr	-	8.0	29.9	a	Gloaguen และคณะ (1995)	
<i>Phormidium ectocarpi</i> KS	A	tr	tr	12.6	36.6	10.9	1.8	-	7.3	28.7	f	Gloaguen และคณะ (1995)	
<i>Phormidium ectocarpi</i> ME3	A	tr	tr	4.1	59.1	8.7	2.7	-	6.5	18.9	-	Gloaguen และคณะ (1995)	
<i>Phormidium ectocarpi</i> NI82	A	-	tr	4.1	52.1	15.2	-	-	tr	28.7	-	Gloaguen และคณะ (1995)	
<i>Phormidium ectocarpi</i> PCC 7375	A	tr	7.8	8.3	25.8	8.1	2.6	-	3.2	41.5	a	Gloaguen และคณะ (1995)	
<i>Phormidium foveolarum</i> ^g	D,E,F	1.0	2.0	4.0	8.0	2.0	2.3	-	1.5	+	+	-	Matulewicz และคณะ (1984)
<i>Phormidium foveolarum</i> CS2	A	0.6	0.5	3.4	43.0	15.3	1.5	-	5.5	29.4	f	Gloaguen และคณะ (1995)	
<i>Phormidium foveolarum</i> MEU	A	1.7	7.0	28.2	37.7	12.0	2.8	-	3.8	0.5	f	Gloaguen และคณะ (1995)	
<i>Phormidium minutum</i> D5	A	-	0.9	34.8	33.6	11.2	tr	-	1.1	17.1	f	Gloaguen และคณะ (1995)	
<i>Phormidium minutum</i> NB5	A	5.0	-	7.2	32.7	18.0	tr	-	9.5	24.4	f	Gloaguen และคณะ (1995)	
<i>Phormidium minutum</i> RT6	A	18.9	6.0	7.4	19.1	12.7	1.1	-	12.0	20.1	b	Gloaguen และคณะ (1995)	
<i>Phormidium</i> sp. CCAP1463/4	A	2.1	tr	13.4	49.2	7.1	6.7	-	7.4	13.0	a	Gloaguen และคณะ (1995)	

ตารางที่ 2.2 (ต่อ)

ชนิด	กระบวนการ	น้ำตาลในเอนไซม์ (อัตราส่วนในถุง)										อ้างอิง
		Ara	Fuc	Gal	Glc	Man	Rha	Rib	Xyl	GlcA	Ura	
<i>Phormidium</i> sp. CCAP1464/3	A	tr	-	10.5	57.4	4.1	tr	-	1.6	-	26.1	b
<i>Phormidium</i> sp. ^a	D,E,F	1.0	2.0	2.0	4.0	2.0	2.5	-	1.5	+	9.0 ^b	-
<i>Phormidium</i> sp. J-1	G	-	-	0.5	-	2.0	1.0	-	-	-	34.0 ^b	-
<i>Phormidium</i> sp. PNG91	A	2.5	2.1	12.9	30.3	22.0	3.5	tr	13.6	tr	f	Gloaguen และคณี (1995)
<i>Phormidium</i> sp. 90-14/1	A	tr	5.8	9.4	39.9	29.2	tr	-	9.4	-	3.0	f
<i>Spirulina platensis</i> ⁱ	H	-	0.7	2.7	2.0	tr	0.3	-	1.3	+	40.0 ^b	1
<i>Spirulina platensis</i> ^m	I	-	-	+	-	+	-	+	-	20.0 ^b	n	Tseng และ Zhao (1994)

Ara = arabinose; Fuc = fucose; Gal = galactose; Glc = glucose; Man = mannose; Rha = rhamnose; Rib = ribose; Xyl = xylose; GalA = galacturonic acid; GlcA = glucuronic acid; Ura = uronic acid; + = มี - = ไม่มี ns = ไม่ระบุ ns = ปริมาณเล็กน้อย
 A = 2 N HCl ที่ 100° C นาน 2 ชั่วโมง. B = 3 N HCl ที่ 100° C นาน 4 ชั่วโมง. C = 2 N TFA ที่ 121° C นาน 2 ชั่วโมง. D = 90% กรดอะซ็อกซิก E = 72% กรดชั้กฟูริก F = 2 N TFA ที่ 95° C นาน 16 ชั่วโมง. G = 2 N TFA ที่ 120° C นาน 2 ชั่วโมง. H = 4 N TFA ที่ 100° C นาน 4 ชั่วโมง. I = 4 N กรดชั้ลฟิริก ที่ 100° C นาน 6 ชั่วโมง. a = ไม่ทราบชนิดน้ำตาล (อาจเป็นน้ำตาลที่มีภูมิพิสูจน์)
 b = hexosamine c = กระบวนการเดียวกันเพื่อปลดล็อก d = ไม่แน่นอน (อาจเป็นไปไม่สำเร็จในโนต์) e = ไม่ทราบชนิดน้ำตาลและน้ำตาลที่มีกรดละลาย f = hexosamine และไม่ทราบชนิดของน้ำตาล (อาจเป็นน้ำตาลที่มีภูมิพิสูจน์) g = พอลิเมอร์ที่ไม่สามารถแยกได้จากน้ำตาลที่มีภูมิพิสูจน์ h = เปอร์เซนต์ของสารที่ไม่ทราบหัวใจแม่ h = เปอร์เซนต์ของสารที่ไม่ทราบหัวใจแม่ i = พอลิเมอร์ที่ไม่สามารถแยกได้จากน้ำตาลที่มีภูมิพิสูจน์ j = ไม่ทราบชนิดของน้ำตาลที่มีภูมิพิสูจน์ k = ไม่ทราบชนิดของน้ำตาลที่มีภูมิพิสูจน์ l = ไม่ทราบชนิดของน้ำตาลที่มีภูมิพิสูจน์ m = พอลิเมอร์ที่ไม่สามารถแยกได้จากน้ำตาลที่มีภูมิพิสูจน์ n = ไม่ทราบชนิดของน้ำตาลที่มีภูมิพิสูจน์

ตารางที่ 2.3 องค์ประกอบน้ำตาลในเม็ดกุตเดี่ยวของพอดีซึ่กรากไวรัสที่ปลดปล่อยจากเซลล์เดียวและลักษณะที่เปลี่ยนแปลงตามการเพาะเจ้าสำนักวิจัยวิทยาศาสตร์ฯ ได้ชื่อองศาหารายสัปดาห์ สำนักวิจัยวิทยาศาสตร์ฯ สถาบันวิจัยแห่งชาติวิทยาศาสตร์ Nostocales

แต่ง Stigonematales

ชนิด	กระบวนการ	น้ำตาลในเม็ดกุตเดี่ยว (อัตราส่วนไขมาร์)										ข้อมูล	
		กาเยบ	Ara	Fuc	Gal	Glc	Man	Rha	Rib	Xyl	GlcA	UrA	
<i>Anabaena cylindrica</i> CCCAP1403/2	A	1.0	-	1.0	5.0	-	1.0	-	4.0	-	4.0	-	Bishop และคณา (1954)
<i>Anabaena cylindrica</i>	B	-	tr	1.0	8.7	4.7	-	-	4.7	-	-	-	Dunn และ Wolk (1970)
<i>Anabaena flos-aquae</i> A37 ^a	C	-	-	-	88.0	-	-	3.0	39.0	-	1.0	-	Moore และ Tischer (1964, 1965)
<i>Anabaena flos-aquae</i> A37 ^b	D	-	-	-	8.0	-	-	-	1.0	-	-	-	Wang และ Tischer (1973)
<i>Anabaena flos-aquae</i> A37 ^b	D	-	-	-	6.0	-	-	1.0	1.0	-	10.0	-	Wang และ Tischer (1973)
<i>Anabaena</i> sp. C5	E	-	+	+	+	+	-	-	-	-	51.5 ^c	-	Ganta และคณา (1995)
<i>Anabaena</i> sp. 10C	F	-	1.0	1.0	2.5	1.5	1.0	-	3.1	-	1.7 ^c	d	Lama และคณา (1996)
<i>Cyanospira capsulata</i> ATCC 43193	G	1.0	1.0	-	1.0	1.0	-	-	-	2.0	-	-	Vincenzini และคณา (1990)
<i>Nostoc calcicola</i> 79WA01	H	1.0	2.8	3.8	5.9	1.7	1.0	-	6.1	3.0	2.8	-	Flaibani และคณา (1989)
<i>Nostoc commune</i> UTEX584 ^e	H	1.6	1.7	6.5	2.0	1.3	1.0	-	2.8	4.0	6.7	-	Flaibani และคณา (1989)
<i>Nostoc insulare</i> 54.79	ns	22.9	11.1	0.2	53.2	2.9	1.0	-	0.2	3.6	25.3	-	Fischer และคณา (1997)
<i>Nostoc linckia</i> f. <i>muscorum</i>	ns	+	-	+	+	-	+	+	+	+	+ 18.8 ^c	-	f
<i>Nostoc</i> sp. PCC 7423	I	-	0.5	4.2	10.0	1.7	0.1	-	4.0	-	+ 51.1 ^c	-	g
<i>Nostoc</i> sp. PCC 7936	I	-	0.6	11.0	10.0	8.0	-	-	-	-	-	-	g
<i>Nostoc</i> sp. WV2	G	-	-	+	+	-	+	-	+	-	-	-	De Philippis และคณา (1995)

ตารางที่ 2.3 (ต่อ)

ชื่อสิ่งมีชีวิต	กระบวนการ	น้ำตาล ไม้เตกูลตี้ชา (อัตราส่วนโน้มถ่วง)										อ้างอิง		
		การบุบ	การย่อย	Ara	Fuc	Glc	Man	Rha	Rib	Xyl	GalA	GlcA	UrA	Others
<i>Nostoc</i> sp. 221 ^b	L	-	-	-	1.0	-	-	-	-	1.0	-	1.2	-	Mehta และ Vaidya (1978)
<i>Nostoc</i> sp. 2SS9B	E	-	1.0	-	2.0	1.0	-	-	-	-	1.0	-	-	Ganta และคณาจ (1995)
<i>Nostoc</i> sp.	ns	-	-	+	+	-	+	-	+	+	+	-	i	Moore และ Tischer (1965)
<i>Nostoc</i> sp.	C	+	+	-	+	-	-	-	-	-	+	-	-	Morvan และคณาจ (1997)
<i>Mastigocladus laminosus</i>	M	+	+	+	+	+	-	+	+	+	+	+	-	

Ara = arabinose; Fuc = fucose; Gal = galactose; Glc = glucose; Man = mannose; Rha = rhamnose; Rib = ribose; Xyl = xylose; GalA = galacturonic acid; GlcA = glucuronic acid;
 UrA = uronic acid; + = มี ns = ไม่มี tr = ไม่ระบุ ns = ไม่ระบุ UrA = ปริมาณเล็กน้อย
 A = 2.5% กรดซัลฟูริก ที่ 97°C นาน 24 ชม. B = 2 N กรดซัลฟูริกที่ 110°C นาน 6 ชม. C = 1 N กรดซัลฟูริกที่ 100°C นาน 6 ชม. D = 1 N กรดซัลฟูริกที่ 100°C นาน 2 ชม.
 E = 1 N กรดซัลฟูริกที่ 100°C นาน 18 ชม. F = 0.5 หรือ 2 N TFA ที่ 80°C นาน 16 ชม. G = 2 N TFA ที่ 120°C นาน 45 นาที และ 3 ชม. H = 1 N กรดซัลฟูริกที่ 98°C นาน 12 ชม.
 I = 2 N TFA ที่ 120°C นาน 45 นาที L = 2.5% กรดซัลฟูริกที่ 100°C นาน 24 ชม. M = เมทานอล/1 N กรดไฮdrochloric ที่ 80°C นาน 24 ชม. a = น้ำสapon เป็นกลาง
 b = น้ำสapon เป็นกรด c = ไกลโคซิเดสูงมาก d = ไม่ทราบว่าเป็นกรดญี่ปุ่นหรือไม่ e = พอลิเมอร์ที่ไม่สามารถแยกเป็นกรดได้ข้าว 0.1 M EDTA ที่ 22°C 24 ชม.
 f = Kokyrsta และ Chekoi (1972) ใน Mehta และ Vaidya (1978) g = "ไม่ได้พิสูจน์" h = สักดิ์ทัวณ์รัตน์ i = ไม่ทราบชนิดน้ำชา l = Hough และคณาจ (1952) ใน Mehta และ Vaidya (1978)

ผู้มา : De Philippis และ Vincenzini (1998)

Huang และคณะ (1998) ศึกษาองค์ประกอบของพอดิเช็คค่าไร์ดจากตัวอย่างกลุ่มเซลล์ของ *Nostoc* ทั้ง 3 ชนิดได้แก่ *N. commune*, *N. sphaeroides* และ *N. flagelliforme* ที่เจริญเติบโตในธรรมชาติและที่ได้จากการเพาะเลี้ยง พนวจ้องค์ประกอบหลักของสารพอดิเช็คค่าไร์ดจากตัวอย่างกลุ่มเซลล์ของ *Nostoc* ทั้ง 3 ชนิดที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติ ได้แก่ กลูโคส ไซโโลส และกาแลคโตส ในสัดส่วน 2:1:1 โดยประมาณ ทั้งข้างพบว่ามีเมนโนสินในระดับต่ำและมีความแปรปรวนระหว่างชนิดและพบว่าเฉพาะใน *N. flagelliforme* เท่านั้นที่มีอะราบิโนส ส่วนองค์ประกอบของพอดิเช็คค่าไร์ดที่ได้จากการเพาะเลี้ยงเหลวและจากเซลล์สาหร่ายที่ได้จากการเพาะเลี้ยง พนวจันความซับซ้อนมากกว่าตัวอย่างที่เก็บจากธรรมชาติ และมีความแปรปรวนระหว่างชนิด

2.5.3 ปัจจัยในการผลิตพอดิเช็คค่าไร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์

พอดิเช็คค่าไร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงิน มีลักษณะเป็นแคปซูลหรือเมือกที่ติดกับเซลล์หรือกลุ่มเซลล์ ดังนั้นพอดิเช็คค่าไร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้วจะหายไปได้นั้นอาจจะเกี่ยวกับผิวด้านนอกของชั้นเมือก เมื่อพิจารณาสัณฐานวิทยาที่เปลี่ยน อาจจะเกิดขึ้นขณะปล่อยพอดิเช็คค่าไร์ด สังเกตใน *C. capsulata* และ *Cyanothece 16Ssom2* ความหนาของแคปซูลรอบเซลล์ยังคงมีอยู่ก่อนคงที่ตลอดการเจริญเติบโต เนื่องจากมีการสร้างแล้วปล่อยพอดิเช็คค่าไร์ดสู่อาหารเพาะเลี้ยง (Vincenzine และคณะ, 1990 และ De Philippis และคณะ, 1993) ดังนั้นกระบวนการ การสังเคราะห์และปล่อยพอลิเมอร์เกิดขึ้นเหมือนกันมากที่สุดราเดียว กัน ในทางตรงกันข้ามสาหร่ายสีแดงขนาดเล็ก *Pormidium* และ *Rhodella* มีความหนาของแคปซูลเพิ่มขึ้นเมื่ออายุการเพาะเลี้ยงมากขึ้น (Ramus, 1972 และ Dubinsky และคณะ, 1988)

พอดิเช็คค่าไร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้วจะหายไปได้ของสาหร่าย *A. halophytica*, *S. platensis* และ *C. capsulata* มีการผลิตพอดิเช็คค่าไร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์แบบผันโดยตรงกับการผลิตชีวนะ ดังนั้นพอลิเมอร์อาจเป็นมาตรฐานไอล์ปฐมภูมิ (primary metabolite) (Sudo และคณะ, 1995; Filali และคณะ, 1993; Vincenzini และคณะ, 1990) ในการเพาะเลี้ยงแบบกะ (batch) อัตราจำเพาะของ การปล่อยพอดิเช็คค่าไร์ดคงที่ (มิลลิกรัมพอดิเช็คค่าไร์ดที่ละลายน้ำได้ต่อ มิลลิกรัมโปรตีนต่อวัน) และยังคงมีแคปซูลหนาลดลง การเพาะเลี้ยง (Vincenzini และคณะ, 1990)

Vincenzini และคณะ (1990) อนิบายกลไกการปล่อยพอดิเช็คค่าไร์ดจากการเกิดความสมดุลของกลไกที่ซับซ้อน (complex dynamic equilibrium) ระหว่างกระบวนการที่แตกต่างกันของการยืดยาวของทรัพย์โคม (trichome elongation) และการงอกของอะคีนีต (akenete germination) การสังเคราะห์พอดิเช็คค่าไร์ดเกี่ยวข้องกับการเกิดแคปซูลโดยตรง ในทางตรงกันข้าม การขาดของทรัพย์โคมและอะคีนีต เป็นสาเหตุของการปล่อยพอลิเมอร์ลงสู่อาหารเพาะเลี้ยง

สาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเขียวชนิดอื่น ๆ ที่ผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ในเมtabolism ของระบบทุคิบูนิ (secondary metabolite) เช่น *Cyanothece* BH68K จะปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ในช่วงการเจริญสุดท้ายของการเจริญระยะ指数 (exponential phase) (Redy และคณะ, 1996) ส่วน *Phormidium* J-1 *A. flos-aquae* A37 และ *A. cylindrica* 10C มีผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้ว ละลายน้ำได้เกิดขึ้นขณะเจริญเติบโต โดยมีอัตราผลผลิตสูงสุด เริ่มจาก late exponential หรือ stationary phase (Fattom และ Shilo, 1984; 1985; Moore และ Tischer, 1964; Tischer และ Davis, 1971; Lama และคณะ, 1996) ในทางตรงกันข้ามสายพันธุ์ *Nostoc* มีอัตราการสังเคราะห์ และการปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ในการเพาะเลี้ยงเริ่มต้น (young culture) (Mehta และ Vaidya, 1978)

สายพันธุ์ต่าง ๆ ของสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเขียวที่ผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้วละลายน้ำได้ในแต่ละวัน ดังตารางที่ 2.4 *C. capsulata* ผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ได้ 116 มิลลิกรัมต่อลิตรจากบ่อเปิด (open pond) และให้ 144 มิลลิกรัมต่อลิตรในถังหมัก (fermentor) (De Philippis และคณะ, 1991; 1995) ขณะที่สาหร่ายสีแดงขนาดเล็ก *Porphyridium* ปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ที่มีหน่วยซัลเฟตเดղะอยู่ด้วยประมาณ 55-75 มิลลิกรัมต่อลิตรในบ่อเปิดขนาด 2.5 ตารางเมตรในแต่ละวัน (Vonshak และคณะ 1985) หรือ 133 มิลลิกรัมต่อลิตรในบ่อเปิดขนาด 1 ตารางเมตร (Arad, 1988) ขณะที่ *Botryococcus braunii* ผลิต 130-145 มิลลิกรัมต่อลิตรในถังลิมันขนาด 1 ลิตร (Lupi และคณะ, 1991)

ถึงแม่นว่าการเพาะเลี้ยงสาหร่ายด้วยการสังเคราะห์แสงจะให้ผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ ต่ำกว่าจุลทรรษขนาดเล็กที่ผลิตพอลิเมอร์ชีวภาพ เช่น *Xanthomonas campestris* สามารถผลิต xanthan gum ได้ 7-10 กรัมพอลิแซ็คคาไรค์ต่อลิตรต่อวัน (Linton และคณะ, 1991) แต่สาหร่ายมีข้อได้เปรียบบางประการทางเศรษฐศาสตร์และสิ่งแวดล้อม คือ ประการแรกสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเขียวสามารถนำสารตั้งต้นกลับมาใช้ใหม่และสารตั้งต้นมีราคาถูก เมื่อจากสาหร่ายสังเคราะห์แสงได้ และหลายสายพันธุ์ที่ต้องในโตรเจนได้ ประการที่สอง สาหร่ายหลาย ๆ สายพันธุ์สามารถเจริญเติบโตในน้ำกร่อยหรือน้ำเสียได้ ประการที่สาม มีความเป็นไปได้ที่จะใช้แหล่งน้ำจากค่านอน ได้อย่างไร สำหรับสาหร่ายที่ปล่อยจากโรงงานอุตสาหกรรม ประการสุดท้าย ได้สารประกอบที่มากกว่าหนึ่งชนิด เป็นผลผลิตที่หลากหลายเกิดขึ้นในสาหร่ายขนาดเล็ก (Thepenier และคณะ, 1988)

ตารางที่ 2.4 สายพันธุ์สาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินเข้มที่ผิดพยพเดิมรักษาไว้ได้ในแต่ละวัน

ชนิด	วันที่เพาะต่อไป และระยะเวลา (วัน)	ผลผลิตพอกลิ่นซึ่งคาดว่าต้องใช้เวลา (มีผลกับร่วมพอดีรักษาไว้ต่อวัน)	แหล่งข้อมูล
<i>A. halophytica</i> MN11	ฟลาสต์ 4 ลิตร อายุ 20 วัน	32.0	Sudo และกันดา (1995)
<i>A. midulans</i>	ฟลาสต์ 3 ลิตร อายุ 21 วัน	20.0	Sanger และ Dugan (1972)
<i>C. minutus</i> B 41.79	ฟลาสต์ 8 ลิตร อายุ 39 วัน	12.7	Fischer และกันดา (1997)
<i>C. minutus</i> B 41.79	ถังหมัก 250 ลิตร อายุ 50 วัน	8.6	Fischer และกันดา (1997)
<i>Cyanothecce</i> BH68K	ฟลาสต์ 2 ลิตร อายุ 16 วัน	8.0	Reddy และกันดา (1996)
<i>Cyanothecce</i> sp. CA 3	ฟลาสต์ 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	19.0 ^a	De Philippis และกันดา (1998)
<i>Cyanothecce</i> sp. CE 4	ฟลาสต์ 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	43.0 ^a	De Philippis และกันดา (1998)
<i>Cyanothecce</i> sp. CE 9	ฟลาสต์ 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	67.0 ^a	De Philippis และกันดา (1998)
<i>Cyanothecce</i> sp. CH 1	ฟลาสต์ 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	60.0 ^a	De Philippis และกันดา (1998)
<i>Cyanothecce</i> sp. ET 2	ฟลาสต์ 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	38.0 ^a	De Philippis และกันดา (1998)
<i>Cyanothecce</i> sp. ET 5	ฟลาสต์ 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	19.0 ^a	De Philippis และกันดา (1998)
<i>Cyanothecce</i> sp. IR 20	ฟลาสต์ 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	80.0 ^a	De Philippis และกันดา (1998)
<i>Cyanothecce</i> sp. PE 13	ฟลาสต์ 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	62.0 ^a	De Philippis และกันดา (1998)
<i>Cyanothecce</i> sp. PE 14	ฟลาสต์ 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	47.0 ^a	De Philippis และกันดา (1998)

ตารางที่ 2.4 (ต่อ)

ชนิด	วิธีเพาะลึกลง แหล่งระบบน้ำ淡 (วัน)	ผลผิดพอดีเชิงคาดการ์ที่ลดลงตามลำดับ (มีผลกับรัมพอดีเชิงคาดการ์ต่อตัวนั้น)	แหล่งอ้างอิง
<i>Cyanothece</i> sp. TPS	พลาสติก 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	17.0 ^a	De Philippis และคณา (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. TP 10	พลาสติก 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	27.0 ^a	De Philippis และคณา (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. VI 13	พลาสติก 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	21.0 ^a	De Philippis และคณา (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. VI 22	พลาสติก 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	20.0 ^a	De Philippis และคณา (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. 16Som2	พลาสติก 0.5 ลิตร อายุ 8 วัน	25.0 ^a	De Philippis และคณา (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. 16Som2	พลาสติก 0.5 ลิตร อายุ 21 วัน	29.0	De Philippis และคณา (1993)
<i>Synechocystis</i> sp. PCC 6803	ไม่ได้ระบุ อายุ 90 วัน	3.0	Panoff และคณา (1988)
<i>Synechococcus</i> sp. BG0011	พลาสติก 4 ลิตร อายุ 30 วัน	33.3	Philips และคณา (1989)
<i>A. cylindrica</i> 10C	ถังหินแก้ว 1 ลิตร อายุ 21 วัน	15.0	Lama และคณา (1996)
<i>A. flos-aquae</i> A37	พลาสติก 1 ลิตร อายุ 7 วัน	36.0 ^b	Wang และ Tischer (1973)
<i>A. flos-aquae</i> A37	พลาสติก 1 ลิตร อายุ 12 วัน	20.0	Tischer และ Davis (1971)
<i>A. flos-aquae</i> A37	กระถ้นใบเรือ 2 ลิตร อายุ 12 วัน	46.4	Moore และ Tischer (1964)
<i>Anabaena</i> sp. C5	พลาสติก 10 ลิตร อายุ 30 วัน	4.7	Ganta และคณา (1995)
<i>C. capsulata</i> ATCC 43193	ปอนซีคล 6 ลิตร อายุ 30 วัน	116.0	De Philippis และคณา (1991)
<i>C. capsulata</i> ATCC 43193	ถังหินแก้ว 3 ลิตร อายุ 21 วัน	144.0	De Philippis และคณา (1995)

ตารางที่ 2.4 (ต่อ)

ชนิด	วิธีเพาะเลี้ยง ระยะเวลา (วัน)	ผลผลิตพอดิบซึ่กคาโร่ ที่ลอกลายหน้าได้ (มีลักษณะพอดิบซึ่กคาโร่ค่อนข้างต่ำ)	แหล่งอ้างอิง
<i>N. insulare</i> 54.79	ฟลาสก์ 8 ลิตร อายุ 52 วัน	47.0	Fischer และคณะ (1997)
<i>N. insulare</i> 54.79	ถังหมัก 12 ลิตร อายุ 70 วัน	18.4	Fischer และคณะ (1997)
<i>Nostoc</i> sp.	ถังลับน้ำแข็ง 2 ลิตร อายุ 12 วัน	34.6	Moore และ Tischer (1964)
<i>Nostoc</i> sp. 221	ฟลาสก์ 0.25 ลิตร อายุ 20 วัน	45.4	Mehta และ Vaidya (1978)
<i>Nostoc</i> sp. 2S9B	ฟลาสก์ 10 ลิตร อายุ 30 วัน	1.4	Ganta และคณะ (1995)

a = หารโภชนาคราฟท์ล็อกลายหน้าได้

b = การเตรียมที่ทำการต้มกุจูโคต

ที่มา : De Philippis และ Vincenzini (1998)

การกระตุ้นการปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ด้วยการเพาะเลี้ยงในอาหารที่ไม่เหมาะสม ซึ่งการศึกษาส่วนใหญ่เกี่ยวข้องกับผลของการขาดไนโตรเจน แต่ย่างไรก็ตามการตอบสนองของสาหร่ายสีน้ำเงินแแกมเขียวบางสายพันธุ์ไม่ได้มีผลต่อภาวะขาดไนโตรเจน เช่น *A. nidulan* และ *Cyanothece* หลายชนิด ปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ภายใต้ภาวะที่มีไนโตรเจนจำกัด (Sangar และ Dugan, 1972; De Philippis และคณะ 1993; 1998) *A. cylindrica* และ *A. flos-aquae* ผลิตพอลิเมอร์อกรามากขึ้น กับแหล่งไนโตรเจนที่ใช้ (Lama และคณะ, 1996; Tischer และ Davis, 1971) ส่วน *Synechocystis* *Cyanothece* บางสายพันธุ์ *C. capsulata* และ *Phormidium* การขาดไนโตรเจนไม่มีผลต่อการผลิตพอลิแซ็คคาไรค์แล้วปล่อยออกนอคเซลล์ (Panoff และคณะ, 1988; De Philippis และคณะ, 1998; De Philippis และคณะ, 1996; Fattom และ Shilo, 1984)

ในบางกรณีจากการขาดสารอาหารหรือพารามิเตอร์ในการเจริญมีผลต่อการปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ เช่น ปริมาณแสง ความเข้มข้นของเกลือ ความเป็นกรด-ด่าง เป็นต้น *Cyanothece* 16 Som2 มีการปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ออกนอคเซลล์เพิ่มขึ้นภายใต้การขาดฟอสฟอรัสแต่ไม่มีผลกับการขาดแมgnีเซียม แคลเซียมหรือโพแทสเซียม รวมทั้งเกลือที่มีความเข้มข้นถึง 2 โมลาร์ (De Philippis และคณะ, 1993) *Phormidium* J-1 เลี้ยงในสภาวะอาหารที่ขาดแคลเซียมแต่ไม่ขาดฟอสฟอรัสหรือชัลเฟต ปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ที่มีคุณสมบัติ似นาโนตะกอน (bioflocculant) กับอนุภาคของดิน (Fattom และ Shilo, 1984) *C. capsulata* ขาดแมgnีเซียมแต่ไม่ขาดแคลเซียมหรือฟอสเฟต จะกระตุ้นการปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ประมาณ 17 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งสูงกว่าที่เพาะเลี้ยงในอาหารสูตรปกติ (De Philippis และคณะ, 1991) *A. cylindrica* 10C หากขาดฟอสฟอรัส หรือมีการเติมอะซิเตท (acetate) ไพรไฟโอลเอนท (propionate) วาเลอเรท (valerate) ซิเตรท (citrate) หรือกลูโคสลงในอาหารเพาะเลี้ยงจะทำให้ลดผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ปล่อยออกนอคเซลล์แล้วละลายน้ำได้ (Lama และคณะ, 1996)

ส่วนอิทธิพลของแสงต่อการผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ปล่อยออกนอคเซลล์แล้วละลายน้ำได้ศึกษาจาก *C. capsulata* และ *Synechococcus* BG0011 เพาะเลี้ยงภายใต้แสงต่อเนื่อง (continuous light) ให้ผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ปล่อยออกนอคเซลล์มากกว่าการเพาะเลี้ยงภายใต้วงจรแสงสว่าง-มืด (light-dark cycle) (De Philippis และคณะ, 1995; Phlips และคณะ, 1989) ส่วน *Nostoc* PCC 7413 เพาะเลี้ยงแบบในสูตรอาหาร BG-11 ที่มีไนโตรเจนเป็นองค์ประกอบและให้ความเข้มแสงสูง 160 ไมโครโมลิฟต่อนต่อตารางเมตรต่อวินาที พนวณว่ามีการปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ที่ละลายน้ำได้ถึง 1.8 กรัมต่อลิตร ซึ่งมากกว่าการเพาะเลี้ยงในสูตรอาหารที่ไม่มีไนโตรเจนเป็นองค์ประกอบและให้ความเข้มแสงต่ำที่ 70 ไมโครโมลิฟต่อนต่อตารางเมตรต่อวินาที (Otero และ Vincenzine, 2003)

2.5.4 คุณสมบัติและความเป็นไปได้ในการประยุกต์ใช้ของพอลิแซ็คคาไรด์จากสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงิน

พอลิแซ็คคาไรด์ที่ได้จากสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงินส่วนใหญ่ขังไม่ได้มีการศึกษาถึงลักษณะทางกายภาพ โครงสร้างและคุณสมบัติในด้านความหนืด (rheological) เพื่อกำหนดคุณภาพที่เหมาะสมสำหรับใช้ในทางอุตสาหกรรมและเป็นแนวทางในการนำพอลิเมอร์ไปประยุกต์ใช้ (Sutherland, 1994; 1996; Atkins, 1986; Crescenzi, 1994; Roberts, 1995 และ Rehm และ Valla, 1997) ลักษณะส่วนใหญ่ที่น่าสนใจทางอุตสาหกรรมของพอลิแซ็คคาไรด์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้วจะถาวรน้ำได้สรุปได้ดังนี้ คือ ความหนืดของสารละลาย ความสามารถเกิดรูปเปลี่ยนแปลงที่มีความยืดหยุ่นได้ดี มีอินซูลินที่เสถียร เป็นต้น รวมถึงโครงสร้างและองค์ประกอบมวลโมเลกุลที่สูง (Shepherd และคณะ, 1995) ดังตารางที่ 2.5

ตารางที่ 2.5 มวลโมเลกุลของพอลิแซ็คคาไรด์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์จากสาหร่ายสีน้ำเงินแกมน้ำเงิน

ชนิด	มวลโมเลกุล (กิโลดอลตัน)	วิธีการวิเคราะห์	อ้างอิง
<i>C. minutus</i> B 41.79	1200-1600	GPC	Fischer และคณะ (1997)
<i>Oscillatoria</i> sp.	200	GPC	Bender และคณะ (1994)
<i>Phormidium</i> J-1	1200	GPC	Bar-Or และ Shilo (1987)
<i>S. platensis</i>	81-98	GPC	Tseng และ Zhao(1994)
<i>A. circularis</i>	>1200	GPC	Bar-Or และ Shilo (1987)
PCC 6720			
<i>C. capsulata</i>	1400-1900	LALLS; GPC	Vincenzini และคณะ (1993)
ATCC 43193			Cesàro และคณะ (1990)
<i>N. insulare</i> 54.79	540-1300	GPC	Fischer และคณะ (1997)

GPC = gel permeation chromatography; LALLS = low angle laser light scattering

ที่มา : De Philippis และ Vincenzini (1998)

ลักษณะสำคัญอีกประการหนึ่งที่ช่วยสนับสนุนความหนืดของสารละลาย คือ คุณสมบัติทางเคมีและเคมีกายภาพของพอลิเมอร์ที่มีเปปไทด์มากมาย (polypeptide moiety) หรือส่วนที่ไม่ใช่แซ็คคาไรด์ เช่น สารอินทรีบ์ (กลุ่มอะเซติด ไพรูวิต ซัคซินิล) หรือสารอินทรีบ์ (กลุ่มชัลเพฟหรือฟอสเฟต) (Sutherland, 1994) ดังตารางที่ 2.6

Marra และคณะ (1990) ศึกษา *C. capsulata* พบร่วมกับประกลุบของกรดอะมิโนอยู่มาก ได้แก่ ไกลชีน อะลานีน วาลีน ลิวิชีน ไอโซลิวิชีน ฟีนิลอะลานีน แสดงถึงความเป็น hydrophobic ของโมเลกุลขนาดใหญ่ ปกติจะมีปริมาณกรดอะมิโนอยู่ระหว่าง 1-3 เปอร์เซ็นต์ของน้ำหนักแห้งพอดิเช็กค่าไรร์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้วละลายน้ำได้ การเอาไปรีดตีนออกจากพอดิเมอร์ จะลดความหนืดของสารละลาย

Guntar และคณะ (1995) ศึกษา *Nostoc sp. 2S9B* สรักดเอาไปรีดตีนออกจากพอดิเมอร์จะทำให้ลดความสามารถของการเกาะขึ้น (adhesive capacity) ของพอดิเช็กค่าไรร์กับราชข้าวสาลี (*Triticum vulgare L.*) ดังนั้นโปรดีนจึงมีความสำคัญต่อสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวที่ตรึงในโตรเจนได้ในการเกาะกับราชพืช

แต่เดิมมีการศึกษาพบว่าเฉพาะเซลล์ยูคาริโอตที่สามารถผลิตพอดิเช็กค่าไรร์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์และมีหมู่ชัลเฟตเกาะอยู่ด้วย ซึ่งหมู่ชัลเฟตเกิดขึ้นใน กอลจิ แอปพาราทัส (Golgi apparatus) (Ramus และ Groves, 1972; Evans และคณะ, 1974; Ramus และ Robins, 1975; Gudin และ Thepenier, 1986) แต่ใน 10 ปีที่ผ่านมาความคิดนี้ได้เปลี่ยนไปเนื่องจากมีสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวหลายชนิดที่ผลิตพอดิเช็กค่าไรร์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้วละลายน้ำได้ แยกได้จากทั้งแหล่งน้ำจืดและแหล่งน้ำเค็มหรือเค็มนาก พบร่วมหมู่ชัลเฟตเป็นองค์ประกอบ ดังตารางที่ 2.6 กลุ่มฟอสเฟตจะพบในพอดิเมอร์ที่ได้จากการแยกที่เรียก และในสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวที่ปล่อยพอดิเช็กค่าไรร์ออกนอกเซลล์แล้วละลายน้ำได้จึงเป็นที่น่าสนใจเนื่องจากมีความสำคัญทางด้านภูมิคุ้มกันวิทยา (Sutherland, 1990) ยังยังเชื่อไวรัส (Hasui และคณะ, 1995 และ Witvrouw และ De Clercq, 1997) และเนื้องอก (Itoh และคณะ, 1993 และ Riou และคณะ, 1996) นอกจากนี้ยังมีบทบาทในการเกิดการสมานตะกอน (flocculating) ของอนุภาคดิน (Bar-or และ Shilo; 1987) สารอินทรีย์กลุ่มไฟรูวิล และอะซีติด (ตารางที่ 2.6) นี้จะพบบ่อย ขณะที่กลุ่มซัคชิโนล พบร่วมในแคปซูลพากสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมเจียวที่ได้จากน้ำพุร้อน (Gloaguen และคณะ, 1996) การที่มีสารอินทรีย์หรืออนินทรีย์ ทำให้พอดิเช็กค่าไรร์มีความซับซ้อนและหลากหลาย พอดิเช็กค่าไรร์ที่มีความเข้มของประจุสูง เช่น มีกรดยูโรนิก ชัลเฟตหรือฟอสเฟต ไฟรูวิล กีตัล (ketal) สามารถจับกับโลหะที่เป็นพิษได้ซึ่งใช้ในการบำบัดน้ำเสีย (Lem และ Glick, 1985; Kaplan และคณะ, 1987; Bender และคณะ, 1994; Gloaguen และคณะ, 1996)

ตารางที่ 2.6 กวั่นแทนที่และปริมาณ ปริมาณของพอดีเมืองค่า “กรดที่ปล่อยของอนุภูมิจากล้ำทางร่ายสืบเนื่องแก่มีข้าว

ชนิด	กวั่นแทนที่ (ร้อยละน้ำหนักแห้งพอดีเมืองค่า “กรดที่ปล่อย”)			ปริมาณ (ร้อยละน้ำหนักแห้ง พอดีเมืองค่า “กรดที่ปล่อย”)	อ้างอิง
	อะซีเตต	พูรูวะ	ซูฟล็อก		
<i>A. halophytica</i> MN11	nd	nd	11.9	10.3	Sudo และคณ (1995)
<i>C. minutus</i> B 41.79	nd	nd	nd	3.2	Fischer และคณ (1997)
<i>Cyanothec sp.</i> CA 3	0.62	2.72	tr	nd	De Philippis และคณ (1998)
<i>Cyanothec sp.</i> CE 4	0.66	0.36	tr	nd	De Philippis และคณ (1998)
<i>Cyanothec sp.</i> CE 9	-	1.17	tr	nd	De Philippis และคณ (1998)
<i>Cyanothec sp.</i> CH 1	0.52	1.04	tr	nd	De Philippis และคณ (1998)
<i>Cyanothec sp.</i> ET 2	4.2	2.28	-	nd	De Philippis และคณ (1998)
<i>Cyanothec sp.</i> ET 5	2.5	0.39	-	nd	De Philippis และคณ (1998)
<i>Cyanothec sp.</i> IR 20	0.75	2.11	+	nd	De Philippis และคณ (1998)
<i>Cyanothec sp.</i> PCC 8801	1.40	0.50	nd	nd	a
<i>Cyanothec sp.</i> PE 13	-	2.08	tr	nd	De Philippis และคณ (1998)
<i>Cyanothec sp.</i> PE 14	0.32	0.17	tr	nd	De Philippis และคณ (1998)
<i>Cyanothec sp.</i> TI 4	0.98	1.37	tr	nd	De Philippis และคณ (1998)
<i>Cyanothec sp.</i> TP 5	-	1.10	+	nd	De Philippis และคณ (1998)
<i>Cyanothec sp.</i> TP 10	nd	3.86	+	nd	De Philippis และคณ (1998)

ตารางที่ 2.6 (ต่อ)

ชนิด	กรุ่นเก่าน้ำที่ (รักษาไว้ในห้องพอกลีเชียค่าไวรัสต่ำสุดตามนี้ได้)			ประโยชน์ที่น้ำทึบ (รักษาไว้ในห้องพอกลีเชียค่าไวรัสต่ำสุดตามนี้ได้)	ประโยชน์ที่น้ำทึบ (รักษาไว้ในห้องพอกลีเชียค่าไวรัสต่ำสุดตามนี้ได้)
	อัตราเผาผลาญ	ไขมัน	โปรตีน		
<i>Cyanothece</i> sp. VI 13	-	0.34	+	nd	De Philippis และคณาจ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. VI 22	0.55	0.23	+	nd	De Philippis และคณาจ (1998)
<i>Cyanothece</i> sp. 16Som2	-	-	+	1.4	De Philippis และคณาจ (1993, 1998)
<i>Gloeothece</i> sp. PCC 6909	nd	nd	13.8	6.2	Tease เดอะกานน (1991)
<i>M. aeruginosa</i> K3A	nd	nd	nd	+	b
<i>M. flos-aquae</i> C3-40	nd	nd	nd	-	Plude และคณาจ (1991)
<i>Synechocystis</i> sp. PCC 6714 ^c	nd	-	1.2	20.0	Panoff และคณาจ (1988, 1989)
<i>Synechocystis</i> sp. PCC 6803 ^c	nd	-	1.0	40.0	Panoff และคณาจ (1988, 1989)
<i>Microcoleus</i> sp. (2 strains)	nd	nd	nd	6.0	Mazor และคณาจ (1996)
<i>Phormidium</i> sp.	nd	nd	-	13.0	Matulewicz และคณาจ (1984)
<i>Phormidium</i> sp. J-1	nd	nd	1.6	4.4	Bar-Or และ Shilo (1987)
<i>S. platensis</i> ^d	nd	nd	5.0	nd	Filali และคณาจ (1993)
<i>A. circularis</i> PCC 6720	nd	nd	-	-	Bar-Or และ Shilo (1987)
<i>A. cylindrica</i>	nd	nd	nd	5.0 ^e	Dunn และ Wolk (1970)
<i>A. cylindrica</i> 10C	nd	nd	+	nd	Lama และคณาจ (1996)

ตารางที่ 2.6 (ต่อ)

ชนิด	กุ่มแม่น้ำที่ (ร้อยละน้ำหนักแห้งของเมล็ดซึ่งคาดการณ์ต่อแต่ละลักษณะได้)			โปรดีน (ร้อยละน้ำหนักแห้ง ผลเดซ์ก้าไวรัสที่ละลายน้ำได้)	ตัวอธิบ. Gantar และคณา (1995)
	อะซิตอฟ	พูรูว่า	ซัลเดท		
<i>Anabaena</i> sp. C5	-	-	-	0.6	
<i>C. capsulata</i> ATCC 43193	-	1.5	-	2.0	Vincenzini และคณา (1990, 1990)
<i>N. calcicola</i> 79WA01	nd	nd	nd	7.9	Flaibani และคณา (1989)
<i>N. commune</i> UTEX584	nd	nd	nd	16.7	Flaibani และคณา (1989)
<i>N. insulare</i> 54.79	nd	nd	nd	3.5	Fischer และคณา (1997)
<i>Nostoc</i> sp. PCC 7423	12.9	3.2	nd	nd	a
<i>Nostoc</i> sp. PCC 7936	3.1	5.9	nd	nd	a
<i>Nostoc</i> sp. 2S9B	-	-	-	2.8	Ganta และคณา (1995)

nd = ไม่ได้ตรวจสอบ + = พน (ไม่ระบุปริมาณ) - = ไม่พบ 罅 = ไม่ปรับเพื่อกันน้ำขย.

a = ไม่ได้พิสูจน์ b = Nakagawa และคณา (1987) ใน Plude และคณา (1991) c = องค์ประกอบของพอดีซึ่งคาดการณ์ต่อแต่ละแบบของอนุญาน (15 วัน) และอยุมา (2 เดือน)

d = คาดเดซ์ก้าไวรัสจัดตั้งตัวบนพืชพืชที่ 100 องศาเซลเซียส นาน 20 นาที e = มีการทดสอบในเว็บไซต์ประจำอย

ที่มา : De Philippis และ Vincenzini (1998)

กลุ่มที่มีประจุในพอลิแซ็คคาไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้วละลายน้ำได้มีความสามารถจับกับโนมเลกุลของน้ำ จึงเกิดความหนืดขึ้นในสารละลาย *Synechococcus BG0011* ปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ออกน้ำ ทำให้อาหารเพาะเลี้ยงสาหร่ายมีความหนืดเพิ่มขึ้นขณะเจริญเติบโต (Philips และคณะ, 1989) ในทางตรงกันข้าม *C. capsulata* มีแคปซูลรอบทรัพย์โคมจะให้ความหนืดอย่างมีนัยสำคัญของการเพาะเลี้ยง โดยเฉพาะการเจริญในช่วงแรก (De Philippis และคณะ, 1991)

การศึกษาพอลิแซ็คคาไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้วละลายน้ำได้ในปัจจุบันยังมีน้อย ทำให้ขาดข้อมูลทางเทคโนโลยีและการนำพอลิเมอร์ไปประยุกต์ใช้ จึงทำให้มีการจดสิทธิบัตรพอลิแซ็คคาไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์จากสาหร่ายสิน้ำเงินแแกมเจียว มีน้อย ดังตารางที่ 2.7

ตารางที่ 2.7 สิทธิบัตรของสาหร่ายสิน้ำเงินแแกมเจียวที่ผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์แล้วละลายน้ำได้

ปี คศ.	เลขที่ สิทธิบัตร	ประเทศ	เนื้อหา	สายพันธุ์
1989	4,826,624	สหรัฐอเมริกา	ไนโอลิมัลซิไฟเออร์ (bioemulsifier)	<i>Phormidium</i> spp.
1990	4,894,161	สหรัฐอเมริกา	สมานตะกอน (bioflocculant) ของ อนุภาคดิน	<i>Phormidium</i> spp.
1992	4,370,098	ญี่ปุ่น	ผลิตพอลิแซ็คคาไรค์อย่างต่อเนื่องบน อาหารวุ้น (agar-agar substitute)	<i>Spirulina platensis</i>
1993	5,049,491	ญี่ปุ่น	ให้ผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ปริมาณสูง	<i>Aphanocapsa halophytica</i>
1993	5,250,201	สหรัฐอเมริกา	ดันน้ำมันบีโตรเลียมขึ้นจากชั้นใต้ดิน	<i>Phormidium</i> spp.
1994	6,040,880	ญี่ปุ่น	ผลิตเครื่องสำอาง ทำให้ผิวขาว มีความสุขุมและความปลอบกับ	<i>Aphanocapsa</i> spp.

ที่มา : Borowitzka (1998)

บทที่ 3

อุปกรณ์และวิธีการวิจัย

3.1 แหล่งสาธารณูปโภค

สาธารณูปโภค (N. commune) แยกจากตัวอย่างที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติของป่าดูนลำพัน อ.นาเชือก จ.มหาสารคาม

3.2 เครื่องมือและอุปกรณ์

เครื่องแก๊สโถรวมไฟฟ้า	ของ Agilent Technologies	รุ่น 6890 N
เครื่องตรวจสอบ (Mass Selective Detector) ของ Agilent Technologies	รุ่น 5973 N	
เครื่องหมุนเหวี่ยง	ของ Sorvall	รุ่น SS-33
เครื่องวัดความเป็นกรด-ด่าง	ของ Mettler Toledo	รุ่น MP 225
เครื่องซั่งแบบละเอียด	ของ Sartorius	รุ่น LA 230S
เครื่องวัดค่าการดูดกลืนแสง	ของ Hewlett Packard	รุ่น 8453
เครื่องระเหยแห้งแบบลดความดัน	ของ Büchi	รุ่น R-124
เครื่องแห้งแข็ง (freezed drier)	ของ Edwards	รุ่น EF 03
หม้อนึ่งความดัน	ของ Tomy	รุ่น SS-325
ตู้อบไมโครเวฟ	ของ Sanyo	รุ่น EM-N2
ตู้ถ่ายเซลล์	ของ Biohazard	รุ่น BHA 36M
ตู้อบเครื่องแก้ว	ของ Heraeus	รุ่น 5060EK
กล้องจุลทรรศน์	ของ Olympus	รุ่น BH-2
ถ้วยเทียมหั่นสุญญากาศ	ของ BEL-ART	
ตาข่ายกรองแพลงก์ตอน (plankton net) ขนาด 108 ไมครอน		
ถังคาร์บอย (carboy) สำหรับเลี้ยงไข่ข้าโนเบคทีเริชขนาด 10 ลิตร ของ Nalgene		
งานเพาะเลี้ยงแก้วขนาด 150x25 มิลลิเมตร ของ Anumbra		
งานเพาะเลี้ยงพลาสติกขนาด 90x10 มิลลิเมตร ของ Sterilin		
ถุงไนโตรเจลซิส (cellulose tube 12000-14000 molecular cut off) ของ VISKASE		
เครื่องแก้วและอุปกรณ์ต่าง ๆ ได้แก่ บีกเกอร์ ปีเปต กระบอกตวง ขวดรูปชมพู่ ขวดวัสดุ ปริมาตร หลอดทดลอง แท่งแก้วคน กรวยกรอง กรวยแยก กระดาษกรอง Whatman (GFC) ผ้าก่อซ กกระดาษอลูมิเนียม หลอดปั่นเหวี่ยง		

3.3 สารสำหรับเตรียมอาหารและเคมีภัณฑ์

กรดอิริก (H_3BO_3) (Borric acid)	ของ Merck Co.,Ltd.
กรดซัลฟูริก (H_2SO_4) (Sulfuric acid)	ของ Lab – Scan Asia Ltd.
โซเดียมไนเตรต ($NaNO_3$) (Sodium nitrate)	ของ Merck Co.,Ltd.
โซเดียมคาร์บอเนต (Na_2CO_3) (Sodium carbonate)	ของ Merck Co.,Ltd.
โซเดียมโมลิบเดต ($Na_2MoO_4 \cdot 2H_2O$) (Sodium molybdate dihydrate)	ของ Merck Co.,Ltd.
โซเดียมคลอไรด์ ($NaCl$) (Sodium chloride)	ของ Merck Co.,Ltd.
ซิงค์ซัลเฟต ($ZnSO_4 \cdot 7H_2O$) (Zinc sulfate heptahydrate)	ของ Merck Co.,Ltd.
แคลเซียมคลอไรด์ ($CaCl_2$) (Calcium chloride)	ของ Merck Co.,Ltd.
แคลเซียมคลอไรด์ ($CaCl_2 \cdot 2H_2O$) (Calcium chloride dihydrate)	ของ Merck Co.,Ltd.
โคบอลต์คลอไรด์ ($CoCl_2 \cdot 6H_2O$) (Cobaltous chloride hexahydrate)	ของ Analyticals Carlo Erba
โคบอลต์ไนเตรต ($Co(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$) (Cobalt (II) nitrate hexahydrate)	ของ Fluka chemical Co.,Ltd.
คوبเปอร์ซัลเฟต ($CuSO_4 \cdot 5H_2O$) (Coppersulphate pentahydrate)	ของ Merck Co.,Ltd.
ไดโพแทสเซียมไฮโตรเจนฟอสฟेट (K_2HPO_4) (di-Potassium hydrogen phosphate (anhydrous))	ของ Merck Co.,Ltd.
ไดโพแทสเซียมไฮโตรเจนฟอสฟेट ($K_2HPO_4 \cdot 3H_2O$) (di-Potassium hydrogen phosphate trihydrate)	ของ Merck Co.,Ltd.

ไตรฟลูอโรมะซิติก แอซิด ($C_2HF_3O_2$) (Trifluoroacetic acid : TFA)	ของ Fluka chemical Co.,Ltd.
ไตรเมทิลคลอร์ไซเลน (C_3H_9ClSi) (Trimethylchlorosilane)	ของ Fluka chemical Co.,Ltd.
แมกนีเซียมซัลเฟต ($MgSO_4 \cdot 7H_2O$) (Magnesium sulphate heptahydrate)	ของ Merck Co.,Ltd.
แมกนีเซียมซัลเฟต ($MgSO_4 \cdot 2H_2O$) (Magnesium sulphate dihydrate)	ของ Merck Co.,Ltd.
แมงกานีสคลอร์ไรด์ ($MnCl_2 \cdot 4H_2O$) (Manganese (II) chloride)	ของ Farmitalia Carlo Erba
ไพริดิน ($C_5H_5N_5$) (Pyridine)	ของ Merck Co.,Ltd.
เฟอร์รัสซัลเฟต ($FeSO_4 \cdot 7H_2O$) (Ferrous sulfate heptahydrate)	ของ Fluka Chemical Co.,Ltd.
เอทิลีนไดเอมีนเตตราอะซิติก แอซิด ($C_{10}H_{14}N_2Na_2O_8 \cdot 2H_2O$) (Ethylene diamine tetraacetic acid: EDTA)	ของ Fluka Chemical Co.,Ltd.
ไฮดรอกซิลามอน โนเนี่ยนคลอร์ไรด์ ($NH_2OH \cdot HCl$) (Hydroxylammonium chloride)	ของ Ajex Finechem
헥แอมิทิลไดซิลาแซน ($C_6H_{19}NSi_2$) (Hexamethyldisilazane : HMDS)	ของ Fluka Chemical Co.,Ltd.
mannitol $CH_2(OH)(CHOH_4)CH_2OH$	ของ Anala R
D (-) Manitol	
กาแลคโตส ($C_6H_{12}O_6$)	ของ Sigma Chemical Co.,Ltd.
D (-) Galactose (Mr 180.2)	
ฟรุกโตส ($C_6H_{12}O_6$)	ของ Sigma Chemical Co.,Ltd.
D (-) Fructose (Mr 180.2)	
mannose ($C_6H_{12}O_6$)	ของ Fluka Chemical Co.,Ltd.
D (-) Mannose (Mr 180.2)	
กลูโคส ($C_6H_{12}O_6$)	ของ Sigma Chemical Co.,Ltd.
D (-) Glucose anhydrous (Mr 180.2)	

กรดกลูโควีโนนิก ($C_6H_{10}O_7$)	ของ Sigma Chemical Co.,Ltd.
D (-) Glucuronic acid (Mr 194.1)	
กรดกาแลคทิวโนนิก ($C_6H_{10}O_7 \cdot H_2O$)	ของ Fluka Chemical Co.,Ltd.
D (+) Galacturonic acid (Mr 212.16)	
ไซโลส ($C_5H_{10}O_5$)	ของ Sigma Chemical Co.,Ltd.
D (+) Xylose (Mr 150.1)	
ฟูโคส ($C_6H_{12}O_5$)	ของ Nacalai tesque, inc.
L (-) Fucose (Mr 164.16)	
ไรโนส ($C_5H_{10}O_5$)	ของ Sigma Chemical Co.,Ltd.
D(-) Ribose (Mr 150.1)	
แรมโนส ($C_6H_{12}O_6 \cdot H_2O$)	ของ Fluka Chemical Co.,Ltd.
L (+) Rhamnose monohydrate (Mr 182.18)	
อะราบิโนส ($C_5H_{10}O_5$)	ของ Sigma Chemical Co.,Ltd.
D (-) Arabinose (Mr 150.1)	

3.4 วิธีการวิจัย

3.4.1 การเตรียมตัวอย่างสาหร่ายเพื่อใช้ในการศึกษาองค์ประกอบของน้ำตาลในพอดิ薛็กคาไรด์

3.4.1.1 ตัวอย่างสาหร่ายจากแหล่งธรรมชาติ

เก็บ *N. commune* จากแหล่งธรรมชาติ ป่าคุนลำพัน อ.นาเชือก จ.มหาสารคาม ซึ่งมีลักษณะเป็นแผ่นแบนบาง ถังเซลล์ให้สะอาดปราศจากทรัพยาคด้วยน้ำเกลือ น้ำประปาและล้างน้ำสุดท้ายด้วยน้ำกลั่น แล้วนำไปทำแห้งแข็ง (freezed dried)

3.4.1.2 ตัวอย่างจากการเพาะเลี้ยงเซลล์สาหร่ายในอาหารเหลว

นำเซลล์สาหร่าย *N. commune* ที่แยกได้สายพันธุ์เดียวแล้ว (ปราศจาก โปรตีนและสาหร่ายสายพันธุ์อื่น ๆ) จากศูนย์จุลินทรีย์ (ศจล.) สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย (วว.) เพาะเลี้ยงในอาหาร BGA (ในสภาพการครึ่งในไตรเจน) และ BG-11 (ในสภาพที่ไม่มีการครึ่งในไตรเจน) (ภาคผนวก ก) ในถังคาร์บอน (carboy) ปริมาตร 8 ลิตร บ่มภายใต้แสงไฟฟลูออเรสเซนต์ที่ความเข้มแสง 60 ไมโครไอสไตน์ต่อตารางเมตรต่อวินาที ที่ อุณหภูมิ 25 ± 1 องศาเซลเซียส พร้อมทั้งพ่นอากาศผ่านการบีบอน ให้ออกไซด์ 5% ด้วยอัตราการไหล 1,000 มิลลิลิตรต่อนาที เป็นเวลา 20 วัน จะได้สาหร่ายที่มีการเจริญเติบโตในลักษณะเป็นกลุ่มเซลล์ทรงกลม ห่อหุ้มของเหลวหนืดอยู่ภายในกลุ่มเซลล์ แยกตัวเซลล์จากอาหารเพาะเลี้ยง (culture broth) โดยกรองผ่านตาข่ายแพลงก์ตอนขนาด 108 ไมครอน ถังเซลล์ให้สะอาดด้วยน้ำกลั่น แบ่งกลุ่มเซลล์สาหร่ายออกเป็น 2 ส่วน ส่วนแรกเป็นกลุ่มเซลล์ทรงกลมที่มีของเหลวหนิดกากในนำไปทำแห้งแข็ง ส่วนที่สอง นำกลุ่มเซลล์สาหร่ายจากการเพาะเลี้ยงในแต่ละสูตรอาหาร จิ้มด้วยเข็มเพื่อให้กลุ่มเซลล์ที่ห่อหุ้มของเหลวหนีดแตกก่อนปั่นให้วายที่ 8,000 รอบต่อนาที นาน 10 นาที จะได้ของเหลวหนีดและส่วนของเซลล์สาหร่าย แยกทั้งสองส่วนด้วยการกรองผ่านตาข่ายแพลงก์ตอนขนาด 108 ไมโครเมตร แล้วนำไปทำแห้งแข็ง ส่วนอาหารเพาะเลี้ยง นำไปกรองผ่าน glass-fiber filter ด้วยกระดาษกรอง Whatman (เบอร์ GFC) แล้วนำมาลดปริมาตรลงด้วยเครื่องระเหยแห้งแบบลดความดัน ที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส ให้เหลือปริมาตรประมาณ 5 มิลลิลิตร แล้วนำไปทำแห้งแข็ง

3.4.1.3 ตัวอย่างจากการเพาะเลี้ยงเซลล์สาหร่ายบนอาหารรุ่น

เยี่ยเซลล์สาหร่าย *N. commune* ที่แยกได้สายพันธุ์เดียวแล้ว จาก ศจล. วว. ลงบนอาหารรุ่น BGA BGA+N (BGA ดัดแปลงโดยการเติม NaNO_3) BG-11 และ BG-11-N (BG-11 ดัดแปลงโดยไม่เติม NaNO_3) (ภาคผนวก ก) ในจำนวนเพาะเลี้ยงแก้วขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 150 มิลลิเมตร สูง 25 มิลลิเมตร ปิดขอบงานเพาะเลี้ยงเชือด้วยพาราฟิล์ม บ่มภายใต้แสงไฟฟลูออเรส

เช่นต์ที่ความเข้มแสง 60 ไมโครไโตร์ต่อตารางเมตรต่อวินาที ที่อุณหภูมิ 25 ± 1 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 20 วัน จะได้เซลล์ที่มีการเจริญเติบโตในลักษณะเป็นก้อนรุ้นคล้ายเบลล์ ลักษณะทั้งหมดให้สามารถดูบยาน้ำกลั่น นำไปทำแห้งแข็ง ส่วนพอกลิเช็กค่าไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ที่อยู่บนอาหารรุ้นนำไปทำแห้งแข็ง เช่นกัน

3.4.2 การตรวจสอบเบื้องต้นของพอกลิเช็กค่าไรค์ที่ผลิตได้จากสาหร่าย

จากส่วนของการเพาะเลี้ยงสาหร่ายบนอาหารรุ้นที่มีแหล่ง ในโตรเจน ในสูตรอาหาร BGA+N และ BG-11 พนวณว่ามีการปนเปื้อนจากแบคทีเรีย จึงเป็นข้อสงสัยว่าสารพอกลิเช็กค่าไรค์อาจมาจากการปล่อยออกนอกเซลล์แบคทีเรีย จึงได้ทำการทดสอบ โดยใช้สารพอกลิเช็กค่าไรค์ที่มีการปนเปื้อนจากแบคทีเรียมาระบบเพาะเลี้ยงบนอาหาร BGA-NaCl (BGA ดัดแปลงโดยไม่เติมโซเดียมครอไรค์) BG-11 และ NA (Nutrient Agar) ในงานเพาะเลี้ยงพลาสติกขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 90 มิลลิเมตร สูง 10 มิลลิเมตร แล้วทำการบ่มที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 7 วัน แล้วสังเกตผลทุกวัน

3.4.3 การศึกษาเบื้องต้นอัตราการเจริญของสาหร่ายเห็ดสาบาน

ชั้นสาหร่ายเห็ดสาบานหนัก 0.2 กรัมนำน้ำหนักสด นำมาเพาะเลี้ยงโดยการเกลี่ยลงบนผิวน้ำอาหารรุ้น BGA BGA+N (ดัดแปลงโดยการเติม NaNO_3) BG-11 และ BG-11-N (BG-11 ดัดแปลงโดยไม่เติม NaNO_3) ในงานเพาะเลี้ยงพลาสติกขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 90 มิลลิเมตร สูง 10 มิลลิเมตร ทำการสุ่มเก็บตัวอย่างสาหร่ายทุกวัน โดยนำมวลสาหร่ายที่ได้มาล้างด้วยน้ำกลั่น 2 ครั้ง ด้วยการปั่นเหวี่ยงที่ 4,000 รอบต่อนาที นาน 20 นาที ผึ่งมวลให้แห้งน้ำ จากนั้นนำไปชั่งหา น้ำหนักสด ทำการทดลอง 3 ชั้น

3.4.4 การศึกษาเบื้องต้นสกัดสารพอกลิเช็กค่าไรค์ออกจากเซลล์ กลุ่มเซลล์ของสาหร่าย

ส่วนเฉพาะของเซลล์ที่มีลักษณะเป็นก้อนรุ้นคล้ายเบลล์ อาหารเพาะเลี้ยง และพอกลิเช็กค่าไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ (Huang และคณะ, 1998)

3.4.4.1 การสกัดด้วยเอทานอล 80 เบอร์เซนต์

นำพอกลิเช็กค่าไรค์แห้งจากรูปแบบที่แตกต่างกัน คือ แผ่นสาหร่ายจากธรรมชาติ จากกลุ่มเซลล์ที่มีลักษณะเป็นก้อนรุ้นคล้ายเบลล์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงสาหร่ายบนอาหารรุ้นจากกลุ่มเซลล์ทรงกลมที่มีของเหลวหนึ่ดภายใน จากส่วนเฉพาะของเหลวหนึ่ดภายในของกลุ่มเซลล์สาหร่าย ซึ่งได้จากการเพาะเลี้ยงด้วยอาหารเหลว และจากอาหารเพาะเลี้ยงเหลว มาสกัดด้วยเอทานอล 80 เบอร์เซนต์ (ปริมาตรต่อปริมาตร) โดยใช้เอทานอล 40 มิลลิลิตรต่อกرمสาหร่ายแห้งจากแหล่งธรรมชาติและ 100 มิลลิลิตรต่อกرمแห้งจากกลุ่มเซลล์เพาะเลี้ยงและจากส่วนเฉพาะ

ของเหลวหนึ่ดภายในกลุ่มเซลล์ ส่วนอาหารเพาะเลี้ยงใช้อกทานออล 40 มิลลิลิตรต่อน้ำหนักแห้งพอกลีเช็คค่าไรร์ นำมาสกัดที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส ทำการสกัดซ้ำ 2 ครั้ง โดยใช้เวลาในการสกัด 3 และ 1 ชั่วโมง ตามลำดับ กวนตลอดเวลาที่สกัดแล้วกรองสารละลายผ่าน glass-fiber filters นำสารละลายที่ได้จากการสกัดทั้งหมดมารวมกัน หาปริมาณพอกลีเช็คค่าไรร์ทั้งหมดด้วยวิธี Phenol-sulfuric acid (Dubois และคณะ, 1956) (ภาคผนวก ข) จากนั้นทำไ考azole ในน้ำกลั่น 24 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิ 21 องศาเซลเซียส ปั่นเหวี่ยงที่ 4,000 รอบต่อนาที นาน 10 นาที เก็บส่วนใส่นำไปทำแห้งแข็ง

3.4.4.2 การสกัดด้วยน้ำร้อน

วิธีการสกัดเหมือนกับข้อ 3.4.4.1 แต่เปลี่ยนตัวทำละลายเป็นน้ำร้อนอุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส โดยใช้น้ำร้อน 100 มิลลิลิตรต่อกรัมสาหร่ายแห้ง ส่วนพอกลีเช็คค่าไรร์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ ที่ทำแห้งแข็ง ใช้น้ำร้อน 100 มิลลิลิตรต่อกรัมพอกลีเช็คค่าไรร์แห้ง

3.4.4.3 การสกัดด้วย EDTA 0.1 โน้มาร์

วิธีการสกัดเหมือนกับข้อ 3.4.4.1 แต่เปลี่ยนตัวทำละลายเป็น EDTA 0.1 โน้มาร์ อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส โดยใช้ EDTA 40 มิลลิลิตรต่อกรัมสาหร่ายแห้ง

3.4.5 การเตรียมสารมาตรฐาน

การวิเคราะห์ปริมาณน้ำตาลใช้วิธีสารมาตรฐานภายใน (internal standard) โดยใช้ mannitol เป็นสารมาตรฐานภายใน

สูตรที่ 1 สำหรับวิเคราะห์น้ำตาล 9 ชนิด ได้แก่ ฟูโคส ไซโอลส ไรโนส แมนโนส ฟรุกโตส กากแลคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิวโรนิก กรดกลูคิวโรนิก (ตัดแปลงจาก Sweeley และคณะ, 1963)

เตรียม stock solution โดยชั่งmannitol 10 มิลลิกรัม เติม 2 มิลลิลิตร ไซลิเกติง เอเจนต์ (sililating agent) ในอัตราส่วนของ เอกซ์เมทิลไดซิลิเซน : ไตรเมทิลคลอโรไซเรน : ไฟรีดิน เท่ากับ 2 : 1 : 10) ให้ความร้อนเพื่อให้เกิดปฏิกิริยาสมบูรณ์ ด้วยการนำไปนึ่งในหม้อนึ่งความดันที่ อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 20 นาที จะได้ความเข้มข้น 5×10^3 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร

ชั่งน้ำตาลมาตรฐาน ฟูโคส ไซโอลส ไรโนส แมนโนส ฟรุกโตส กากแลคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิวโรนิก กรดกลูคิวโรนิก อย่างละ 1 มิลลิกรัมลงในแต่ละขวด พร้อมทั้งชั่งน้ำตาล ดังกล่าวอย่างละ 1 มิลลิกรัม ผสมลงในขวดเดียวกัน จากนั้นเติม 1 มิลลิลิตร ไซลิเกติง เอเจนต์ ให้ความร้อนด้วยการนึ่งในหม้อนึ่งความดัน อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 20 นาที

สูตรที่ 2 สำหรับวิเคราะห์น้ำต้าลอาราบีโนสและแรมโนส

(ดัดแปลงจาก Morvai และคณะ, 1991 และ Molnàr-Perl และ Horváth, 1997)

เตรียม stock solution ชั้งแม่นนิทอล 10 มิลลิกรัม เติม 1 มิลลิลิตร ไพริดีน (ที่มี 2.5 กรัม ไฮดรอกซิลแอมโมเนียมคลอไรด์ ใน 100 มิลลิลิตร) ให้ความร้อนด้วยการนึ่งในหม้อนึ่งความดัน อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที ตั้งทิ้งไว้ให้เย็น เติม 0.9 มิลลิลิตร เอகไซเมทิลไดซิลาเซน และ 0.1 มิลลิลิตร กรดไตรฟลูอโอะโซะซิติก ให้ความร้อนด้วยการนึ่งในหม้อนึ่งความดัน ที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที จะได้ความเข้มข้น 5×10^3 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร

ชั้งน้ำต้าลามาตรฐาน อาราบีโนสและแรมโนส อย่างละ 1 มิลลิกรัมลงในแต่ละขวด พร้อมทั้งชั้งน้ำต้าลาดังกล่าวอย่างละ 1 มิลลิกรัม ผสมในวดเดียวกัน เติม 1 มิลลิลิตร ไพริดีน (ที่มี 2.5 กรัม ไฮดรอกซิลแอมโมเนียมคลอไรด์ ใน 100 มิลลิลิตร) ให้ความร้อนด้วยการนึ่งในหม้อนึ่งความดัน อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที ตั้งทิ้งไว้ให้เย็น เติม 0.9 มิลลิลิตร เอกไซเมทิลไดซิลาเซน และ 0.1 มิลลิลิตร กรดไตรฟลูอโอะโซะซิติก ให้ความร้อนด้วยการนึ่งในหม้อนึ่งความดัน อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที

3.4.6 การเตรียมสารตัวอย่างเพื่อการวิเคราะห์ห้องค์ประกอบน้ำต้าล

3.4.6.1 วิเคราะห์น้ำต้าล 9 ชนิด (ดัดแปลงจาก Sweeley และคณะ, 1963)

ชั้งสารตัวอย่างที่บีบคละเอียด 5 มิลลิกรัม เติม 0.5 มิลลิลิตร 6 ไมลาร์ เมทานอล ในกรดไฮໂໂຄຣຄລອറິກ ให้ความร้อนเพื่อให้เกิดปฏิกิริยาสมบูรณ์ด้วยการนำไปนึ่งในหม้อนึ่งความดัน ที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 20 นาที ตั้งทิ้งไว้ให้เย็น เติม 1 มิลลิลิตร ไซคลิಡิง เอเจนต์ นึ่งในหม้อนึ่งความดัน ที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 20 นาที กรองสารตัวอย่างด้วยกระดาษกรอง Whatman (GFC)

3.4.6.2 วิเคราะห์น้ำต้าลอาราบีโนสและแรมโนส

(ดัดแปลงจาก Morvai และคณะ, 1991 และ Molnàr-Perl และ Horváth, 1997)

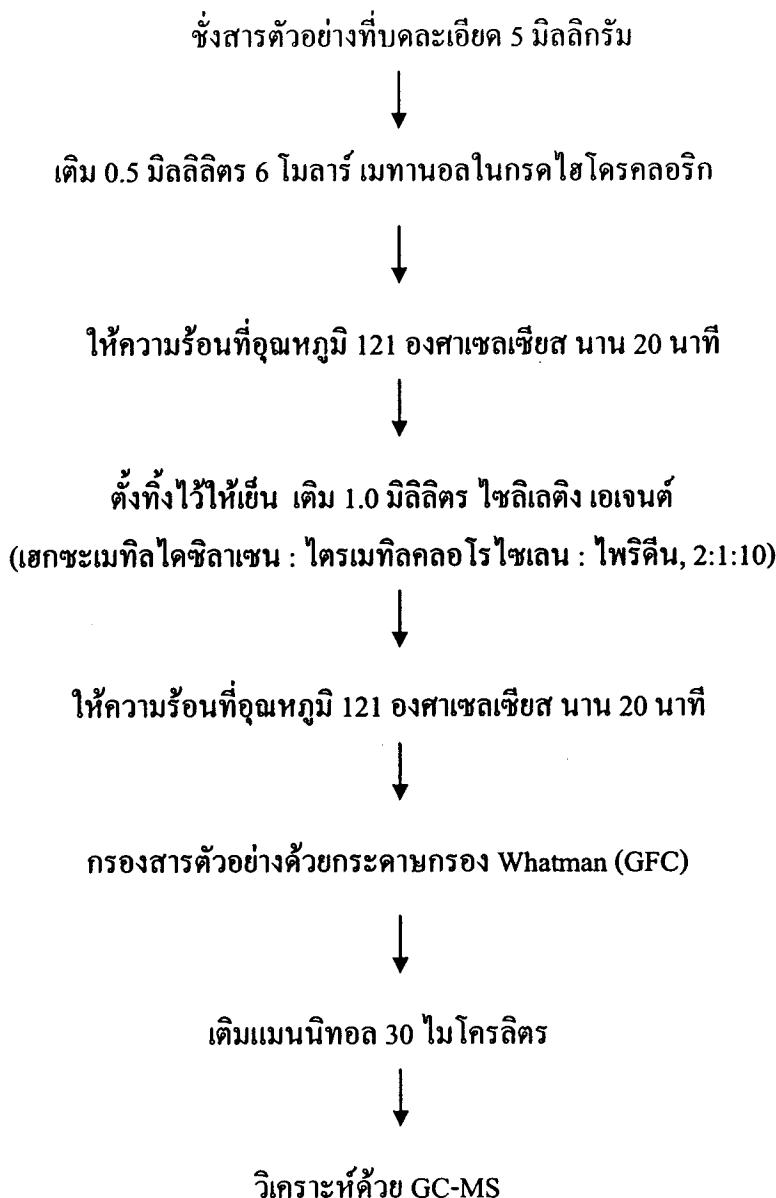
ชั้งสารตัวอย่างที่บีบคละเอียด 5 มิลลิกรัม เติม 0.5 มิลลิลิตร 6 ไมลาร์ เมทานอล ในกรดไฮໂໂຄຣຄລອറິກ ให้ความร้อนด้วยการนำไปนึ่งในหม้อนึ่งความดัน อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 20 นาที ตั้งทิ้งไว้ให้เย็น เติม 0.5 มิลลิลิตร ไพริดีน (ที่มี 2.5 กรัม ไฮดรอกซิลแอมโมเนียมคลอไรด์ ใน 100 มิลลิลิตร) นึ่งในหม้อนึ่งความดัน อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที ตั้งทิ้งไว้ให้เย็น เติม 0.9 มิลลิลิตร เอกไซเมทิลไดซิลาเซน และ 0.1 มิลลิลิตร กรดไตรฟลูอโอะโซะซิติก นึ่งในหม้อนึ่งความดันอีกครั้งที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที กรองสารตัวอย่างด้วยกระดาษกรอง Whatman (GFC)

3.4.7 การวิเคราะห์องค์ประกอบน้ำตาลด้วยแก๊สโคมนาไฟกราฟี

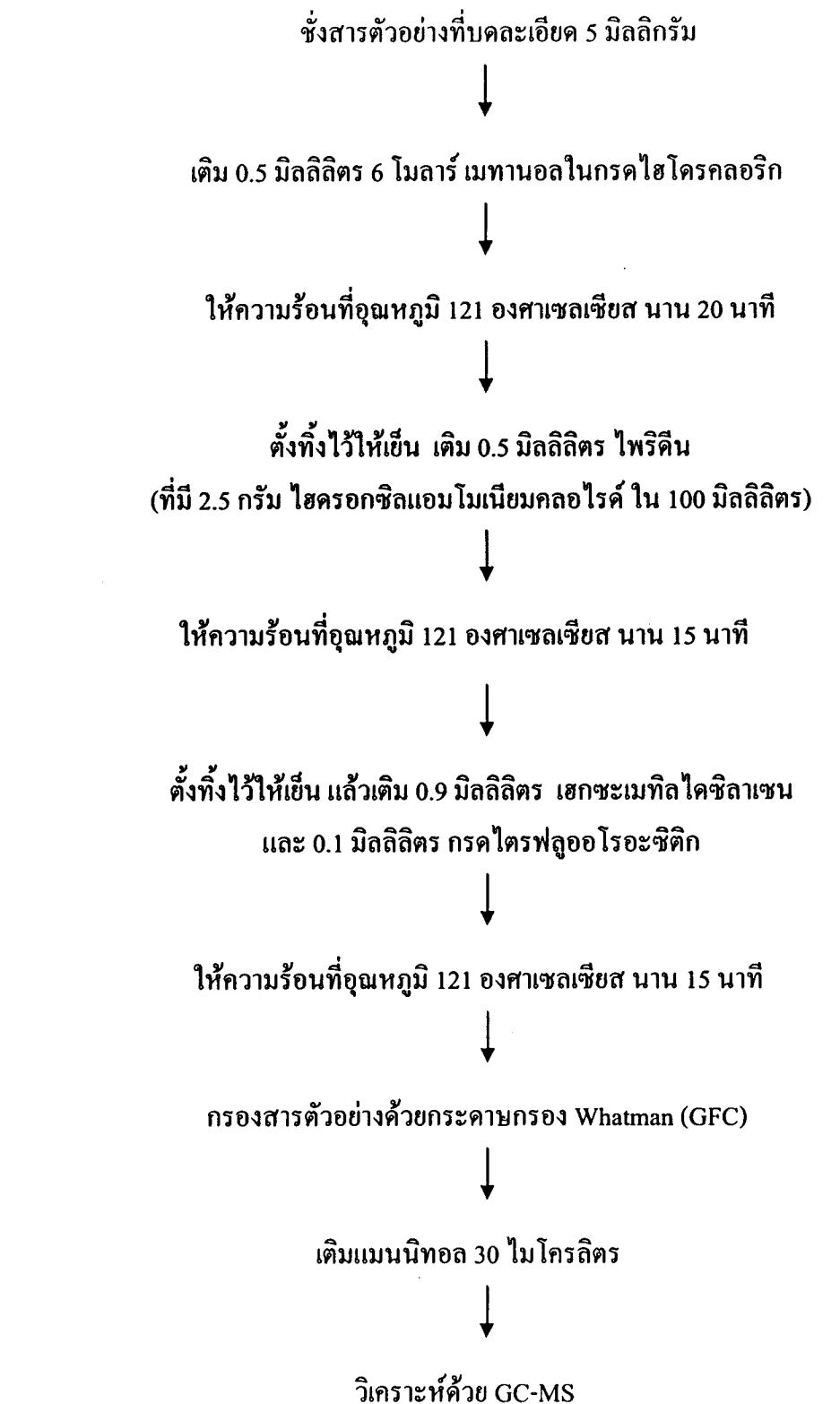
(ดัดแปลงจาก Morvai และคณะ, 1991)

การหาปริมาณน้ำตาลแต่ละชนิด จะใช้วิธีสารละลายน้ำตาลมาตรฐานภายใน โดยการเติม 30 ไมโครลิตร เมนนิกอล จาก stock solution ลงในสารละลายน้ำตาลมาตรฐานผสม 100 ไมโครลิตร และในสารตัวอย่าง โดยใช้ เอกซ์ไซเลนทิล ไดซิลิเซน เป็นสารละลายน้ำตาล ใส่ในขวดที่ใช้สำหรับวิเคราะห์ด้วยเทคนิคแก๊สโคมนาไฟกราฟี โดยมีสภาวะการวิเคราะห์สารตัวอย่าง ดังนี้

คอลัมน์	Dimethylpolysiloxane (J&W Scientific)
ความยาว	30 เมตร
เส้นผ่านศูนย์กลาง	0.25 มิลลิเมตร
ความหนาของฟิล์ม	0.25 ไมโครเมตร
แก๊สพาร์	ไฮเดรน (50 มิลลิลิตรต่อนาที)
เครื่องตรวจสอบ	Mass Selective Detector
อัตราการไอล	1 มิลลิลิตรต่อนาที
อุณหภูมิ	180 องศาเซลเซียส นาน 2 นาที เพิ่มอุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียสต่อนาที จนถึง 200 องศาเซลเซียส นาน 5 นาที



**ภาพที่ 3.1 ไคอะแกรนแสดงการวิเคราะห์ปริมาณน้ำตาลฟูโคส ไฮโลส ไรโนส แมนโนส พรูโคโนส
กาแลคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิโวนิก กรดกลูคิโวนิก ที่มีในพอลิแซ็คคาไรด์**



ภาพที่ 3.2 ไดอะแกรมแสดงการวิเคราะห์ปริมาณน้ำตาลอราบีโนสและแรมโนส
ที่มีในพอลิเช็คค่าไรด์

บทที่ 4

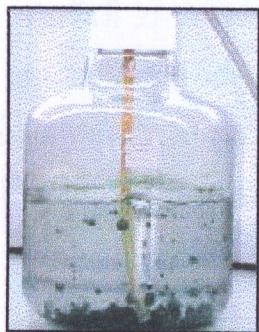
ผลการวิจัยและวิจารณ์ผล

4.1 ตัวอย่างสาหร่ายที่ใช้ในการศึกษาองค์ประกอบของน้ำตาลในพอลิแซ็กคาไรค์

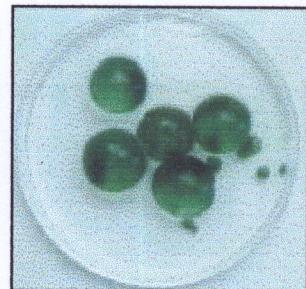
สาหร่ายเห็ดลานที่เก็บจากป่าดูนลำพัน อ.นาเชือก จ.มหาสารคาม ซึ่งเป็นแหล่งธรรมชาติ มีลักษณะเป็นแผ่นแบนบาง เมื่อนำสาหร่ายเซลล์เดียวมาเพาะเลี้ยงในอาหารเหลว (BGA และ BG-11) พบว่าสาหร่ายมีลักษณะกลุ่มเซลล์เป็นทรงกลม ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลางเฉลี่ย 1.2 เซนติเมตร มีของเหลวหนึ้นคือสูญญากาศในกลุ่มเซลล์ ดังภาพที่ 4.1 สาหร่ายเห็ดลานนั้นมีคุณสมบัติในการปล่อยพอลิแซ็กคาไรค์ออกนอกเซลล์ จึงทำการเก็บน้ำอาหารเพาะเลี้ยง แล้วนำน้ำอาหารเพาะเลี้ยง ลดปริมาณลง พบว่าน้ำเพาะเลี้ยงมีความข้นเหนียว ส่วนการเพาะเลี้ยงบนอาหารรุ่น (BGA BGA+N BG-11 BG-11-N) การเริญของเซลล์มีลักษณะเป็นก้อนวุ่นคล้ายเยลลี่ สาหร่ายมีการปล่อยพอลิแซ็กคาไรค์ออกนอกเซลล์อยู่บนอาหารรุ่น มีลักษณะข้นเหนียว สีขาวขุ่น และพบว่าการเพาะเลี้ยงสาหร่ายบนอาหารที่มีแหล่งในโตรเจน กือ BG-11 และ BGA+N มีการปนเปื้อนจากแบคทีเรีย เห็นสีของพอลิแซ็กคาไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ มีสีเหลือง ดังภาพที่ 4.2

4.2 การทดสอบเบื้องต้นของพอลิแซ็กคาไรค์ที่ผลิตได้จากสาหร่าย

ในการเพาะเลี้ยงสาหร่ายบนอาหารรุ่นที่มีแหล่งในโตรเจนในสูตรอาหาร BGA+N และ BG-11 พบว่ามีการปนเปื้อนจากแบคทีเรีย จึงได้ทำการเขี่ยสารพอลิแซ็กคาไรค์ที่มีการปนเปื้อนลงบนอาหาร BGA-NaCl (BGA ดัดแปลงโดยไม่เติมโซเดียมคลอไรค์) BG-11 และ NA บ่มที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 7 วัน พบว่าแบคทีเรียเจริญบนอาหารเลี้ยงเชื้อ NA ได้ดี แต่เจริญบนอาหารเลี้ยงเชื้อ BGA-NaCl และ BG-11 ได้เล็กน้อย อย่างไรก็ตามไม่ปรากฏว่ามีการสร้างสารพอลิแซ็กคาไรค์บนอาหารเลี้ยงเชื้อทั้ง 3 ชนิดที่ใช้ทดสอบแต่อย่างใด จึงเป็นการยืนยันว่าพอลิแซ็กคาไรค์ที่เกิดขึ้นนั้นผลิตโดยสาหร่ายเห็ดลาน

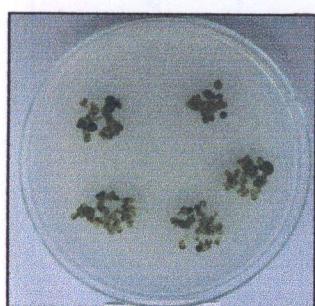


ก

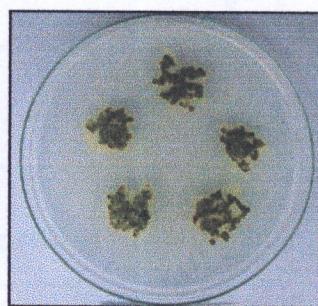


ข

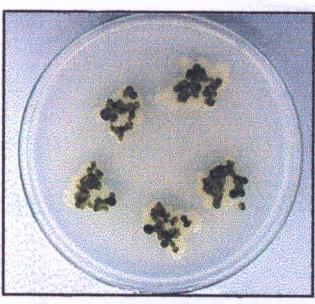
ภาพที่ 4.1 การเพาะเลี้ยงสาหร่ายเห็ดลานในอาหารเหลว ในถั่งคาร์บอย (ก.) และลักษณะกลุ่มเซลล์เป็นทรงกลม มีของเหลวนิดดอยู่ภายในกลุ่มเซลล์ (ข.)



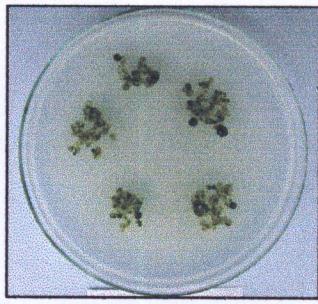
ก



ข



ค

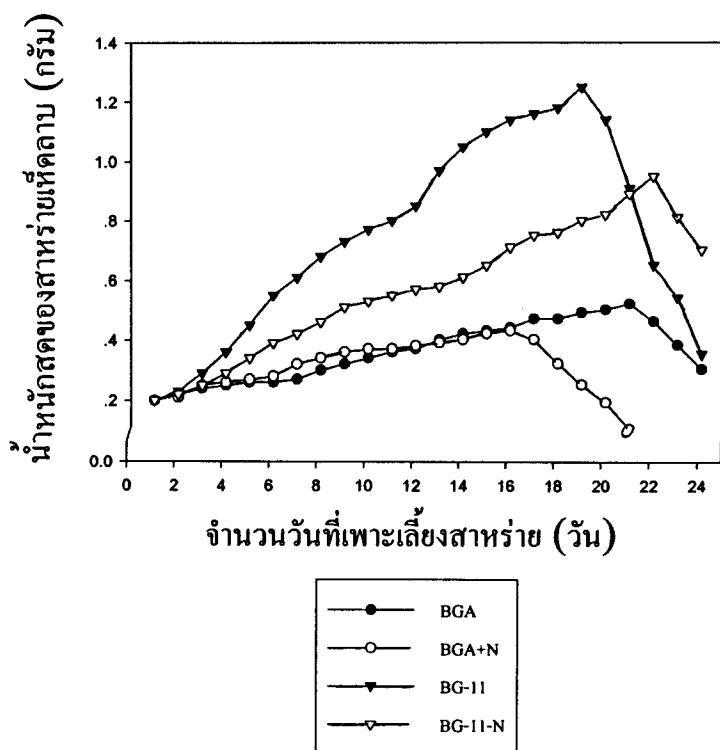


ง

ภาพที่ 4.2 การเพาะเลี้ยงเซลล์สาหร่ายเห็ดลานบนอาหารวุ้นสูตร BGA ที่ไม่มีแบคทีเรีย (ก.) สูตร BGA+N (BGA ดัดแปลงโดยเติม NaNO_3) ที่มีแบคทีเรีย (ข.) สูตร BG-11 ที่มีแบคทีเรีย (ค.) และสูตร BG-11-N (BG-11 ดัดแปลงโดยไม่เติม NaNO_3) ที่ไม่มีแบคทีเรีย (ง.)

4.3 การศึกษาเบื้องต้นอัตราการเจริญเติบโตของสาหร่าย

จากการทดลองนำสาหร่ายเห็ดลานหนัก 0.2 กรัมเพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น BGA BGA+N BG-11 และ BG-11-N ในจำนวนเพาะเลี้ยงขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 90 มิลลิเมตร สูง 10 เซนติเมตร พบว่ามีอัตราการเจริญสูงสุดในวันที่ 21 16 19 และ 22 ของการเพาะเลี้ยง ตามลำดับ ดังภาพที่ 4.3 มีน้ำหนักสูงสุด 0.52 0.43 1.25 และ 0.85 กรัมคิดเป็นน้ำหนักเพิ่มขึ้นประมาณ 2.60 2.15 6.25 และ 4.75 เท่าของน้ำหนักเริ่มต้น ตามลำดับ หลังจากผ่านวันที่สาหร่ายมีอัตราการเจริญสูงสุดแล้ว สาหร่ายมีลักษณะสีเหลืองซีด กลุ่มเซลล์เริ่มเพิ่มขึ้น



ภาพที่ 4.3 ความสัมพันธ์ระหว่างการเจริญเติบโตของสาหร่ายเห็ดลานที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น สูตรต่าง ๆ กับจำนวนวันที่เพาะเลี้ยง

การเพาะเลี้ยงสาหร่ายในสภาพที่ต้องในโตรเจน จะใช้อาหารสูตร BGA การเจริญเติบโตของสาหร่ายเห็ดลานบนอาหารวุ้น สูตร BGA และ BGA+N มีค่าไกล์เคียงกัน จึงเลือกสูตร BGA ใน การศึกษาผลลัพธ์ที่ต่อไป เนื่องจากไม่ต้องเติมในโตรเจนลงในสูตรอาหาร เป็นการประหยัด ต้นทุน สำหรับการเพาะเลี้ยงสาหร่ายในสภาพที่ไม่ต้องในโตรเจน ใช้อาหารสูตร BG-11 ซึ่งให้น้ำหนักมวลสาหร่ายมากกว่าการเพาะเลี้ยงบนสูตร BG-11-N จึงเลือกใช้สูตร BG-11 ใน การศึกษาผลลัพธ์ที่ต่อไป

4.4 ปริมาณสารพอลิแซ็คไคร์ที่สกัดได้

เมื่อทำการเตรียมตัวอย่างอาหารร่ายที่ได้จากแหล่งธรรมชาติ จากการเพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น จากการเพาะเลี้ยงในอาหารเหลว จากส่วนเฉพาะของเหลวหนึ่นเดียวในกลุ่มเซลล์ จากราบสกัดสารพอลิแซ็คไคร์ทที่ปล่อยออกนอกเซลล์ และจากอาหารเพาะเลี้ยงเหลว นำมาสกัดสารพอลิแซ็คไคร์ด้วยน้ำร้อน เอทานอล 80 เปอร์เซนต์ และ EDTA 0.1 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้ง สำหรับผลลัพธ์ที่ได้มาแสดงผลดังตารางที่ 4.1

ตารางที่ 4.1 พอลิแซ็คไคร์ทที่สกัดได้จากแหล่งอาหารต่างๆ

ตัวอย่างจาก	สูตรอาหาร	ลักษณะ	พอลิแซ็คไคร์ท (มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้ง)		
			น้ำร้อน	เอทานอล	EDTA
ธรรมชาติ		แผ่นแบนบาง	12.18±0.24	10.40±1.17	9.33±1.40
อาหารรุ้น	BGA	กลุ่มเซลล์เป็นก้อนรุ้นคล้ายเยลลี	53.03±1.59	29.52±1.01	10.74±0.61
		EPS	79.48±1.53	nd	nd
	BGA+N	กลุ่มเซลล์เป็นก้อนรุ้นคล้ายเยลลี	14.00±1.30	27.54±1.71	9.28±0.59
	BG-11	กลุ่มเซลล์เป็นก้อนรุ้นคล้ายเยลลี	42.62±0.63	15.80±1.18	22.78±0.81
อาหารเหลว	BG-11-N		45.40±1.86	24.74±0.86	22.99±0.97
	BGA	กลุ่มเซลล์+ ของเหลวนิด อาหารเพาะเลี้ยงเหลว	35.80±0.97	21.99±0.74	9.98±0.37
		เฉพาะของเหลวนิดภายในกลุ่มเซลล์	nd	41.74±0.91	nd
	BG-11	กลุ่มเซลล์+ ของเหลวนิด อาหารเพาะเลี้ยงเหลว	20.88±0.87	nd	nd
		เฉพาะของเหลวนิดภายในกลุ่มเซลล์	30.08±1.09	20.61±0.50	19.07±0.19
			nd	36.78±0.67	nd
			18.57±0.74	nd	nd

EPS = Exopolysaccharides

nd = not determined

ผลการทดลองพบว่าส่วนใหญ่การใช้น้ำร้อนสกัดพอลิแซ็คไคร์ทจากตัวอย่างกลุ่มเซลล์จากธรรมชาติ จากการเพาะเลี้ยงด้วยอาหารรุ้นและอาหารเหลว ให้ปริมาณพอลิแซ็คไคร์ทสูงกว่าการสกัดด้วย เอทานอลและ EDTA ดังนั้นจึงเลือกใช้เฉพาะน้ำร้อนในการสกัดเฉพาะของเหลวนิดภายในกลุ่มเซลล์ และพอลิแซ็คไคร์ทที่ปล่อยออกนอกเซลล์ (EPS) บนอาหารรุ้น

พอลิแซ็คไคร์ทจากอาหารร่ายที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติที่สกัดด้วยน้ำร้อนให้ปริมาณพอลิแซ็คไคร์ทสูงกว่าที่สกัดด้วยเอทานอลและ EDTA โดยให้ปริมาณเท่ากัน 12.18 10.40 และ 9.33 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้งสำหรับ ตามลำดับ จากการวิเคราะห์ทางสถิติวิธี Duncan's Multiple Range Test ที่ระดับ

ความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ค่านัยสำคัญเท่ากับ 0.05 พบว่า การสกัดพอลิแซ็ค้าไรร์ดด้วยน้ำร้อน เอทานอล และ EDTA ไม่ให้ปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ

พอลิแซ็ค้าไรร์ดจากกลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA ที่สกัดด้วยน้ำร้อนให้ปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดสูงกว่าที่สกัดด้วยเอทานอลและ EDTA โดยให้ปริมาณ 53.03 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้ง และมีปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดที่สกัดด้วยน้ำร้อนสูงกว่าสูตรอาหาร BG-11-N BG-11 และ BGA+N ตามลำดับ ส่วนพอลิแซ็ค้าไรร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์ (EPS) จากการเพาะเลี้ยงสาหร่ายบนอาหารวุ้นสูตร BGA พบว่ามีพอลิแซ็ค้าไรร์ดสูงถึง 79.48 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้งของสารที่ปล่อยออกนอกเซลล์ กิตเป็น 1.50 เท่าของกลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA ที่สกัดด้วยน้ำร้อน ในขณะที่พอลิแซ็ค้าไรร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น มีปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดกิตเป็น 1.90 และ 2.16 เท่า เมื่อเทียบกับปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของสาหร่ายสู่อาหารเพาะเลี้ยงเหลวทั้งสูตร BGA และ BG-11 ตามลำดับ แสดงว่าสาหร่ายที่สภาวะการเพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น มีการปล่อยพอลิแซ็ค้าไรร์ดออกนอกเซลล์ได้ดีกว่าการเพาะเลี้ยงในอาหารเหลว พอลิแซ็ค้าไรร์ดจากกลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น สูตร BGA+N สกัดด้วยเอทานอลให้ปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดสูงกว่าการสกัดด้วยน้ำร้อน และ EDTA โดยให้ปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดเท่ากับ 27.54 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้ง จากการวิเคราะห์ทางสถิติพบว่าปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดจากกลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น สูตร BGA BG-11 และ BG-11-N ที่สกัดด้วยน้ำร้อน ให้ค่าความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญพอลิแซ็ค้าไรร์ดจากกลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น สูตร BG-11 และ BG-11-N ที่สกัดด้วยน้ำร้อนจะให้ปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดสูงกว่าการสกัดด้วยเอทานอลและ EDTA เช่นเดียวกัน โดยมีปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดเท่ากับ 42.62 และ 45.40 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้ง ตามลำดับ

พอลิแซ็ค้าไรร์ดจากกลุ่มเซลล์ห่อหุ้มรวมทั้งของเหลวหนึ่นดิที่อยู่ภายในจากสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลวสูตร BGA ที่สกัดด้วยน้ำร้อนให้ปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดสูงกว่าการสกัดด้วยเอทานอลและ EDTA โดยให้ปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ด เท่ากับ 35.80 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้ง ส่วนอาหารเพาะเลี้ยงเหลวสูตร BGA ที่สกัดด้วยเอทานอล มีปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ด เท่ากับ 41.74 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้งของสารที่ปล่อยออกนอกเซลล์ พอลิแซ็ค้าไรร์ดจากส่วนเฉพาะของเหลวหนึ่นดิภายในกลุ่มเซลล์มีปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดเท่ากับ 20.88 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้ง จากการทดลองพบว่าพอลิแซ็ค้าไรร์ดจากส่วนเฉพาะของเหลวหนึ่นดิภายในกลุ่มเซลล์ มีปริมาณน้อยกว่าอาหารเพาะเลี้ยงเหลว แสดงว่า พอลิแซ็ค้าไรร์ดที่ผลิตโดยเซลล์สาหร่ายส่วนใหญ่จะถูกปลดปล่อยมากกว่าสะสมอยู่ภายในปล่อยออกนอกเซลล์ลงสู่อาหารเพาะเลี้ยง

พอลิแซ็ค้าไรร์ดจากกลุ่มเซลล์ห่อหุ้มรวมทั้งของเหลวหนึ่นดิที่อยู่ภายในจากสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลว สูตร BG-11 สกัดด้วยน้ำร้อนให้ปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ดสูงกว่าการสกัดด้วยเอทานอลและ EDTA เช่นเดียวกับสูตรอาหารเหลว BGA โดยให้ปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ด เท่ากับ 30.08 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้ง ส่วนอาหารเพาะเลี้ยงเหลวสูตร BG-11 มีปริมาณพอลิแซ็ค้าไรร์ด เท่ากับ 36.78

มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้งของสารที่ปล่อยออกนอกเซลล์ พอดิไซซ์ก้าไรม์จากเฉพาะส่วนของเหลวหนึ่ดภัยในกลุ่มเซลล์ มีปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์เท่ากับ 18.57 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้ง พอดิไซซ์ก้าไรม์จากกลุ่มเซลล์ห่อหุ้มรวมทั้งของเหลวหนึ่ดที่อยู่ภายนอกสารหารายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลวสูตร BG-11 ที่สกัดด้วยน้ำร้อน เอทานอล และ EDTA ให้ปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ และเมื่อเทียบปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์จากกลุ่มเซลล์ห่อหุ้มรวมทั้งของเหลวหนึ่ดที่อยู่ภัยในจากสารหารายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลวสูตร BGA ที่สกัดด้วยน้ำร้อนและ EDTA และจากอาหารเพาะเลี้ยงเหลวที่สกัดด้วยเอทานอล ให้ปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ เช่นกันพอดิไซซ์ก้าไรม์จากส่วนเฉพาะของเหลวหนึ่ดภัยในกลุ่มเซลล์ มีปริมาณน้อยกว่าอาหารเพาะเลี้ยงเหลว แสดงว่า เซลล์สารหารายมีการปล่อยพอดิไซซ์ก้าไรม์ออกนอกเซลล์ เช่นเดียวกับอาหารเหลวสูตร BGA ในการวิเคราะห์ทางสถิติ พบว่าปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์ที่ปล่อยลงสู่อาหารเพาะเลี้ยงเหลวทั้ง BGA และ BG-11 มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ

ปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์ที่สกัดได้จากการเพาะเลี้ยงจากอาหารวุ้น สูตร BGA BGA+N BG-11 และ BG-11-N พร้อมทั้งจากอาหารเหลวสูตร BGA และ BG-11 ให้ปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์มากกว่าพอดิไซซ์ก้าไรม์ที่เก็บมาจากการธรรมชาติ เนื่องจากสารหารายที่ขึ้นตามสภาพธรรมชาตินี้อยู่ในแหล่งคืนน้ำไม่ค่อยมีสารอาหารที่สมบูรณ์ ต้องรักษากระบวนการเมแทบูลิซึมภายในเซลล์ ให้คงความมีชีวิตระดับ จึงให้ผลิตพอดิไซซ์ก้าไรม์ออกมาน้อยกว่าการเพาะเลี้ยงในห้องปฏิบัติการ (Dodds และคณะ, 1995)

จากการทดลองและวิเคราะห์ทางสถิติ กลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงสารหารายบนอาหารวุ้น สูตร BGA ที่ไม่มีการเติมในโตรเจน จะให้ปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์ที่สกัดด้วยน้ำร้อนในปริมาณที่มากกว่าสูตรอาหาร BGA+N ที่มีการเติมในโตรเจน ให้ค่าความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ และแสดงว่าสารหารายมีการสร้างพอดิไซซ์ก้าไรม์ในสูตรอาหารที่ไม่มีการเติมในโตรเจนมากกว่าสูตรที่มีการเติมในโตรเจน ส่วนปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์ที่ได้จากการกลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น สูตร BG-11-N ที่ไม่มีการเติมในโตรเจน สกัดด้วยน้ำร้อน และสูตร BG-11 ที่มีการเติมในโตรเจน ให้ปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์ที่ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ และแสดงว่าสามารถเลือกเพาะเลี้ยงสารหารายในอาหารสูตร BG-11 หรือ BG-11-N ได้ซึ่งให้ปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์ไม่แตกต่างกัน

พอดิไซซ์ก้าไรม์จากกลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงสารหารายบนอาหารวุ้น สูตร BGA กับสูตร BG-11 ที่สกัดด้วยน้ำร้อน เอทานอล และ EDTA ให้ปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ การเพาะเลี้ยงสารหารายบนอาหารวุ้น และในอาหารเหลวสูตร BGA ที่สกัดด้วยน้ำร้อน เทียบกับการเพาะเลี้ยงสารหารายบนอาหารวุ้น และในอาหารเหลวสูตร BG-11 ให้ปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ โดยการเพาะเลี้ยงสารหารายบนอาหารวุ้น และในอาหารเหลวสูตร BGA ให้ปริมาณพอดิไซซ์ก้าไรม์มากกว่าการเพาะเลี้ยงสารหารายบนอาหารวุ้น และในอาหารเหลวสูตร BG-11 ส่วนใหญ่การใช้ EDTA สกัดพอดิไซซ์ก้าไรม์จากกลุ่มเซลล์สารหารายที่เพาะเลี้ยงสารหารายบนอาหารวุ้น และจากกลุ่มเซลล์ห่อหุ้มรวมทั้งของเหลวหนึ่ดที่อยู่ภัยในจากสารหารายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลว ให้ปริมาณพอดิไซซ์ก้า

ไรค์ต่ำกว่าน้ำร้อน และอุกานอต ทั้งนี้เนื่องจากคุณสมบัติความมีข้าว (polarity) น้อยกว่าน้ำและอุกานอต

จากการทดลองสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลวสูตร BGA สามารถผลิตพอลิแซ็คคาไรค์แล้วปล่อยออกนอกเซลล์ลงสู่อาหารเพาะเลี้ยง คิดเป็น 52.11 มิลลิกรัมพอลิแซ็คคาไรค์ต่อลิตรต่อวัน ซึ่งให้ปริมาณพอลิแซ็คคาไรค์ที่ละลายน้ำได้มากกว่าการศึกษาของ Fischer และคณะ (1997) ได้ศึกษา *N. insulare* 54.79 ในฟลาสก์ขนาด 8 ลิตร อายุ 52 วัน ให้ผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ละลายน้ำได้เท่ากับ 47.00 มิลลิกรัมพอลิแซ็คคาไรค์ต่อลิตรต่อวัน ส่วนสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลวสูตร BGA สามารถผลิตพอลิแซ็คคาไรค์แล้วปล่อยออกนอกเซลล์ลงสู่อาหารเพาะเลี้ยง คิดเป็น 42.53 มิลลิกรัมพอลิแซ็คคาไรค์ต่อลิตรต่อวัน ซึ่งให้ปริมาณพอลิแซ็คคาไรค์ที่ละลายน้ำได้มากกว่าการศึกษาของ Fischer และคณะ (1997) ศึกษา *N. insulare* 54.79 ในถังหมัก 12 ลิตร อายุ 70 วัน ให้ผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ละลายน้ำได้เท่ากับ 18.40 มิลลิกรัมพอลิแซ็คคาไรค์ต่อลิตรต่อวัน Gunta และคณะ (1995) ศึกษา *Nostoc* sp. 2S9B ในฟลาสก์ขนาด 10 ลิตร อายุ 30 วัน ให้ผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ละลายน้ำได้เท่ากับ 1.40 มิลลิกรัมพอลิแซ็คคาไรค์ต่อลิตรต่อวัน Moore และ Tischer (1964) ศึกษา *Nostoc* sp. ใน colloclum ไฟเร็กซ์ 2 ลิตร อายุ 12 วัน ให้ผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ละลายน้ำได้เท่ากับ 34.60 มิลลิกรัมพอลิแซ็คคาไรค์ต่อลิตรต่อวัน แต่การศึกษาของ Mehta และ Vaidya (1978) ศึกษา *Nostoc* sp. 221 ในฟลาสก์ขนาด 0.25 ลิตร อายุ 20 วัน ให้ผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ละลายน้ำได้เท่ากับ 45.4 มิลลิกรัมพอลิแซ็คคาไรค์ต่อลิตรต่อวัน เมื่อเปรียบเทียบการศึกษาผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ละลายน้ำได้ที่ผ่านมากันที่เคยศึกษามาแล้วสรุปได้ดัง ตารางที่ 4.2

ตารางที่ 4.2 เปรียบเทียบผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ละลายน้ำได้ที่ศึกษาร่วมกับรายงานผลการศึกษาที่ผ่านมา

ชนิด	วิธีเพาะเลี้ยง และระยะเวลา (วัน)	ผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ที่ละลายน้ำได้ (มิลลิกรัมพอลิแซ็คคาไรค์ต่อลิตรต่อวัน)	แหล่งอ้างอิง
<i>N. commune</i>	อาหารสูตร BGA ถังคาร์บอน 8 ลิตร อายุ 20 วัน	52.11	การศึกษานี้
<i>N. commune</i>	อาหารสูตร BG-11 ถังคาร์บอน 8 ลิตร อายุ 20 วัน	42.53	การศึกษานี้
<i>N. insulare</i> 54.79	ฟลาสก์ 8 ลิตร อายุ 52 วัน	47.00	Fischer และคณะ (1997)
<i>N. insulare</i> 54.79	ถังหมัก 12 ลิตร อายุ 70 วัน	18.40	Fischer และคณะ (1997)
<i>Nostoc</i> sp.	colloclum ไฟเร็ก 2 ลิตร อายุ 12 วัน	34.60	Moore และ Tischer (1964)
<i>Nostoc</i> sp. 221	ฟลาสก์ 0.25 ลิตร อายุ 20 วัน	45.40	Mehta และ Vaidya (1978)
<i>Nostoc</i> sp. 2S9B	ฟลาสก์ 10 ลิตร อายุ 30 วัน	1.40	Ganta และคณะ (1995)

4.5 ผลการวิเคราะห์น้ำตาลในสารสกัดพอลิแซ็คไคร์ตัวย Teknikal แก๊สโกร์มาโกร์ฟาร์ม

4.5.1 ผลการวิเคราะห์น้ำตาลมาตราฐาน

การวิเคราะห์น้ำตาลที่เตรียมในรูปอนุพันธ์ไตรเมทิลไซลิล (Trimethylsilyl, TMS) จะมีความอยู่ตัวที่อ่อนหุญมิสูง เมื่อนำน้ำตาลมาตราฐานทำปฏิกิริยากับไฮดิเลติง เอเจนต์ ตามสูตรที่ 1 ข้อ 3.4.5 แล้วนำไปผ่านเครื่องแก๊สโกร์มาโกร์ฟาร์ม (Agilent Technologies, 6890N) มีเครื่องตรวจวัดเป็น mass selective (Agilent Technologies, 5973N) แบบ Electron Ionization ตามสภาวะการวิเคราะห์ข้อ 3.4.7 พบว่า น้ำตาลมาตราฐาน อะราบิโนส แรนโนส ฟูโคส ไซโลส ไรโนส กาแลคโตส กลูโคส แม่นนิทอล กรดกาแลคทิวโรนิก กรดกลูคิวโรนิก มีค่า Retention time เท่ากับ 3.75 3.76 4.33 4.73 5.28 6.50 6.97 7.23 9.50 10.50 นาที ตามลำดับ ส่วนแม่นโนสและฟรุคโตส จะมีค่า Retention time 2 ค่า กล่าวคือ แม่นโนสมีค่า Retention time ที่ 5.67 และ 7.37 นาที ส่วนฟรุคโตส มีค่า Retention time เท่ากับ 5.91 และ 7.54 นาที แสดงว่า สารมาตราฐานของน้ำตาลทั้งสองนี้ มีรูปสเตอริโอไอโซเมอร์ (steroisomer) (Bleton และคณะ, 1996)

เนื่องจากน้ำตาลมาตราฐานอะราบิโนสและแรนโนส มีค่า Retention time ที่ใกล้เคียงกันมาก จึงปรับสถานการวิเคราะห์โดยการเปลี่ยนอุณหภูมิ ลดอัตราการไหลของแก๊สพา เป็นต้น พบว่า ค่า Retention time ที่ได้ยังมีค่าใกล้เคียงกัน จึงทำการเปลี่ยนไฮดิเลติง เอเจนต์ ใหม่ ตามสูตรที่ 2 ของข้อ 3.4.5 แล้วน้ำตาลมาตราฐานสภาวะเดิม พบว่าสามารถแยกน้ำตาลทั้งสองชนิดได้ดีขึ้นโดย น้ำตาล อะราบิโนส มีค่า Retention time เท่ากับ 4.96 และ 5.09 นาที ส่วนน้ำตาล แรนโนส มีค่า Retention time เท่ากับ 5.82 และ 6.01 นาที

4.5.2 ผลการวิเคราะห์องค์ประกอบของน้ำตาลชนิดต่าง ๆ

ปริมาณน้ำตาลจากสารตัวอย่างต่าง ๆ คำนวณจากเทคนิคสารมาตราฐานภายใน (internal standard) โดยใช้แม่นนิทอล เป็นสารมาตราฐานภายใน การวิเคราะห์น้ำตาลในสารตัวอย่างใช้ค่า Retention time และการตรวจสอบค่าที่ตรงกับน้ำตาลมาตราฐาน ซึ่งสเปคตั้ม เทียบจาก Library ของ Wiley7n.l การวิเคราะห์จะใช้พื้นที่ไดกราฟในการคำนวณหาปริมาณน้ำตาล

การคำนวณปริมาณน้ำตาล แม่นโนส ฟรุคโตส อะราบิโนส และแรนโนส ซึ่งมีรูปสเตอริโอไอโซเมอร์ ให้คำนวณโดยการรวมพื้นที่ไดกราฟ (Niessen, 2001) ได้ค่าน้ำตาลเป็นอัตราส่วนไมลาร์ ของน้ำตาลแต่ละชนิดเทียบกับน้ำตาลแม่นโนสจากสาหร่ายที่เก็บจากธรรมชาติ สกัดคั่วบนน้ำร้อน การวิเคราะห์ผลทางสถิติใช้โปรแกรม SPSS Version 11 วิธี Duncan's Multiple Range Test ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ค่านัยสำคัญ เท่ากับ 0.05

การเพาะเลี้ยงสาหร่ายในสูตรอาหารที่แตกต่างกันและใช้ตัวทำละลาย น้ำร้อน เอทานอล 80 เปอร์เซนต์ และ EDTA 0.1 โมลาร์ สกัดสารพอลิแซ็คคาไรด์แล้ววิเคราะห์องค์ประกอบของน้ำตาล จากการทดลองพบว่าตัวอย่างสาหร่ายทุกชนิดให้อัตราส่วนน้ำตาล 11 ชนิด ได้แก่ พูโคส ไซโอลส ไโรโนส แม่นโนส ฟรุคโตส กาแลคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิวโวนิก กรดกลูคิวโวนิก อะราบิโนส แรมนโนส แต่มีปริมาณของอัตราส่วนโมลาร์ที่แตกต่างกันไปดังตารางที่ 4.4 สาหร่ายเห็ดคลานที่เก็บจากธรรมชาติ แล้วสกัดด้วยน้ำร้อน ให้ไซโอลสในอัตราส่วนโมลาร์มากที่สุด เท่ากับ 31.06 การสกัดด้วย เอทานอลและ EDTA ให้ฟรุคโตสในอัตราส่วนโมลาร์มากที่สุด เท่ากับ 35.05 และ 27.46 ตามลำดับ การสกัดด้วยน้ำร้อนจะให้อัตราส่วนโมลาร์ของพูโคส ไซโอลส ไโรโนส กากแลคโตส กรดกาแลคทิวโวนิก อะราบิโนส มากกว่าการสกัดด้วยเอทานอล และการสกัดด้วยเอทานอลจะให้อัตราส่วนโมลาร์ของ พูโคส ไซโอลส ไโรโนส แม่นโนส ฟรุคโตส กากแลคโตส อะราบิโนส แรมนโนส มากกว่าการสกัดด้วย EDTA

กลุ่มเซลล์จากสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA สกัดด้วยน้ำร้อนและเอทานอล ให้ฟรุคโตสในอัตราส่วนโมลาร์มากที่สุด เท่ากับ 47.22 และ 32.15 ตามลำดับ รองลงมาเป็นไซโอลส เท่ากับ 34.32 และ 23.18 ตามลำดับ ส่วนการสกัดด้วย EDTA ให้กลูโคสในอัตราส่วนโมลาร์ มากที่สุด เท่ากับ 21.80 รองลงมาเป็นไโรโนส เท่ากับ 19.77 การสกัดด้วยน้ำร้อน จะให้อัตราส่วนโมลาร์น้ำตาล ไซโอลส ไโรโนส แม่นโนส ฟรุคโตส กากแลคโตส กรดกาแลคทิวโวนิก กรดกลูคิวโวนิก อะราบิโนส ที่มากกว่าการสกัดด้วยเอทานอล

กลุ่มเซลล์จากสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น สูตร BGA+N สกัดด้วยน้ำร้อน และ เอทานอล ให้ฟรุคโตสในอัตราส่วนโมลาร์มากที่สุด เท่ากับ 20.77 และ 20.09 ตามลำดับ แต่การสกัด ด้วยเอทานอลมีอัตราส่วนโมลาร์ของไซโอลส ไโรโนส แม่นโนส กากแลคโตส กลูโคส กรดกลูคิวโวนิก มากกว่าการสกัดด้วยน้ำร้อน ส่วนการสกัดด้วย EDTA ให้ไโรโนสในอัตราส่วนโมลาร์สูงที่สุด เท่ากับ 22.91 รองลงมาเป็นกรดกาแลคทิวโวนิก เท่ากับ 12.08 การสกัดด้วยเอทานอลให้อัตราส่วนโมลาร์ของ พูโคส ไซโอลส ไโรโนส แม่นโนส กากแลคโตส กลูโคส กรดกลูคิวโวนิก มากกว่าการสกัดด้วย EDTA

พอลิแซ็คคาไรด์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของการเพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น สูตร BGA สกัด ด้วยน้ำร้อน พนวณมีอัตราส่วนโมลาร์น้ำตาลทุกชนิดเพิ่มขึ้นเมื่อเทียบกับกลุ่มเซลล์จากสาหร่ายที่ เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA เดียวกันที่สกัดด้วยน้ำร้อน ได้แก่น้ำตาล พูโคส ไซโอลส ไโรโนส แม่นโนส ฟรุคโตส กากแลคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิวโวนิก กรดกลูคิวโวนิก อะราบิโนส แรมนโนส เพิ่มขึ้นเท่ากับ 3.03 1.69 4.83 3.33 1.78 1.66 6.69 1.78 3.29 1.25 1.14 เท่า ตามลำดับ

กลุ่มเซลล์จากสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA ที่สกัดด้วยน้ำร้อน ให้ปริมาณ ของอัตราส่วนโมลาร์ของน้ำตาล 11 ชนิด ที่มากกว่าการเพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA+N ที่สกัดด้วย น้ำร้อนได้แก่น้ำตาล พูโคส ไซโอลส ไโรโนส แม่นโนส ฟรุคโตส กากแลคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิวโวนิก กรดกลูคิวโวนิก อะราบิโนส และแรมนโนส ส่วนการสกัดด้วยเอทานอล ให้น้ำตาล 6 ชนิด ที่มี

ปริมาณของอัตราส่วนโมลาร์มากกว่าการเพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA+N ได้แก่ น้ำตาลฟูโโคส ไซโลส ฟรุคโตส กรดกาแลคทิวโรนิก อะราบิโนส และ แรมโนส การสกัดด้วย EDTA ให้น้ำตาล 9 ชนิด ที่มีปริมาณของอัตราส่วนโมลาร์มากกว่าการเพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA+N ได้แก่ ฟูโโคส ไซโลส แม่นโนส ฟรุคโตส กาแลคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิวโรนิก อะราบิโนสและแรมโนส ดังนั้น การเพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA ให้ปริมาณของอัตราส่วนโมลาร์ของน้ำตาลต่าง ๆ มากกว่าสูตร BGA+N ส่วนตัวทำละลายที่ใช้สกัดกลุ่มเซลล์ที่มีของเหลวหนืดอยู่ภายในและพอดีเชือกไวนิลที่ป้องกันออกเซลล์ พบว่าส่วนใหญ่สารสกัดน้ำร้อนสามารถสกัดปริมาณน้ำตาลได้มากกว่าเอทานอล และ EDTA ดังนั้นการเพาะเลี้ยงสาหร่ายบนอาหารวุ้น BGA จึงเป็นการประหยัดต้นทุนที่ไม่ต้องเติมในไตรเจนลงในสูตรอาหาร การใช้ตัวทำละลายน้ำร้อน ที่มีราคาถูกและยังได้ปริมาณน้ำตาลที่มากกว่า เอทานอลและ EDTA อีกด้วย

กลุ่มเซลล์จากสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น สูตร BG-11 สกัดด้วยน้ำร้อน และ EDTA ให้ฟรุคโตสในอัตราส่วนโมลาร์สูงที่สุด เท่ากับ 47.52 และ 25.92 ตามลำดับ การสกัดด้วยน้ำร้อนจะให้อัตราส่วนโมลาร์ของ ฟูโโคส ไซโลส ไรโนส ฟรุคโตส กาแลคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิวโรนิก อะราบิโนส และแรมโนส ที่มากกว่าเอทานอล การสกัดด้วยเอทานอล ให้อัตราส่วนโมลาร์น้ำตาล ไรโนสสูงที่สุดเท่ากับ 20.82 การสกัดด้วย น้ำร้อนให้อัตราส่วนโมลาร์ของไซโลส ไรโนส ฟรุคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิวโรนิก มากกว่าการสกัดด้วย EDTA

กลุ่มเซลล์จากสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น สูตร BG-11-N สกัดด้วยน้ำร้อน และ เอทานอล ให้ไซโลสในอัตราส่วนโมลาร์มากที่สุด เท่ากับ 33.23 และ 27.31 ตามลำดับ ส่วนการสกัดด้วย EDTA จะให้อัตราส่วนโมลาร์ของฟรุคโตส มากที่สุด เท่ากับ 42.78 ใน การสกัดด้วยน้ำร้อน จะให้อัตราส่วนโมลาร์น้ำตาลฟูโโคส ไซโลส ไรโนส แม่นโนส กรดกลูคิวโรนิก ที่สูงกว่าการสกัดด้วย เอทานอลและ EDTA

กลุ่มเซลล์จากสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น สูตร BG-11-N สกัดด้วยน้ำร้อน ให้น้ำตาล 5 ชนิด ที่มีปริมาณของอัตราส่วนโมลาร์มากกว่าการเพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BG-11 ได้แก่ น้ำตาล ฟูโโคส ไซโลส แม่นโนส กาแลคโตส กรดกลูคิวโรนิก การสกัดด้วยเอทานอล ให้น้ำตาล 6 ชนิด ที่มีปริมาณอัตราส่วนโมลาร์มากกว่าการเพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BG-11 ได้แก่ น้ำตาลฟูโโคส ไซโลส แม่นโนส กลูโคส อะราบิโนสและแรมโนส ส่วนการสกัดด้วย EDTA ให้น้ำตาล 6 ชนิด ที่มีปริมาณ อัตราส่วนโมลาร์มากกว่ากลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BG-11 ได้แก่ น้ำตาลไรโนส แม่นโนส ฟรุคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิวโรนิก กรดกลูคิวโรนิก ดังนั้นสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BG-11-N เมนะะที่จะนำมาเพาะเลี้ยงสาหร่ายเพื่อให้ได้ปริมาณน้ำตาลมากกว่าการเพาะเลี้ยงสาหร่ายบนอาหารวุ้นสูตร BG-11

กลุ่มเซลล์ห่อหุ้มรวมทั้งนีของเหลวหนึ่ดอยู่ภายในจากสารหาร่ายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลว สูตร BGA สถิตด้วยน้ำร้อน เอทานอล และ EDTA ให้ฟรุคโตสในอัตราส่วนโมลาร์มากที่สุด เท่ากับ 37.25 18.93 และ 8.49 ตามลำดับ การสถิตด้วยน้ำร้อน จะให้อัตราส่วนโมลาร์ของน้ำตาลไฮโลส ไฮโนส ฟรุคโตส กรดคานเดคทิวโวนิก กรดกลูคิวโวนิก ที่มากกว่าที่สถิตด้วยเอทานอล การสถิตด้วย เอทานอลจะให้อัตราส่วนโมลาร์ของน้ำตาลฟูโโคส ไฮโลส ไฮโนส ฟรุคโตส กาแลคโตส กรูโโคส ที่มากกว่าสถิตด้วย EDTA

กลุ่มเซลล์ห่อหุ้มรวมทั้งนีของเหลวหนึ่ดอยู่ภายในจากสารหาร่ายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลว สูตร BG-11 สถิตด้วย น้ำร้อน ให้ไฮโนส ในอัตราส่วนโมลาร์มากที่สุด เท่ากับ 39.85 รองลงมาเป็น ฟรุคโตส เท่ากับ 33.13 ส่วนการสถิตด้วยเอทานอล ให้ไฮโลสในอัตราส่วนโมลาร์มากที่สุด เท่ากับ 26.25 รองลงมาเป็นกรดคานเดคทิวโวนิก เท่ากับ 16.61 ส่วนสารสถิตด้วย EDTA ให้ไฮโนสใน อัตราส่วนโมลาร์มากที่สุด เท่ากับ 17.25 การสถิตด้วยน้ำร้อนจะให้อัตราส่วนโมลาร์ของน้ำตาลไฮโนส แม่นโนส ฟรุคโตส กาแลคโตส กรูโโคส อะราบินอส และแรมนโนส มากกว่าการสถิตด้วยเอทานอล การสถิตด้วยเอทานอลจะให้อัตราส่วนโมลาร์ของน้ำตาลฟูโโคส ไฮโลส ฟรุคโตส กาแลคโตส กรดคานเดคทิวโวนิก กรดกลูคิวโวนิก มากกว่าการสถิตด้วย EDTA

สารสถิตพอลิแซ็คคาไรค์จากอาหารเพาะเลี้ยงเหลว สูตร BGA ให้อัตราส่วนโมลาร์น้ำตาล ไฮโนสมากที่สุดเท่ากับ 48.89 รองลงมาเป็นฟรุคโตส และกรดคานเดคทิวโวนิก เท่ากับ 26.30 และ 24.96 ตามลำดับ ส่วนสารสถิตพอลิแซ็คคาไรค์จากอาหารเหลว สูตร BG-11 ให้ไฮโนสในอัตราส่วน โมลาร์มากที่สุด เท่ากับ 45.97 รองลงมาเป็นฟรุคโตสและกรดคานเดคทิวโวนิก เท่ากับ 38.01 และ 24.13 ตามลำดับ สารสถิตพอลิแซ็คคาไรค์จากอาหารเพาะเลี้ยงเหลว สูตร BGA ที่สถิตด้วยน้ำร้อนให้ อัตราส่วนโมลาร์ของน้ำตาลฟูโโคส ไฮโลส ไฮโนส กรูโโคส กรดกลูคิวโวนิก กรดกลูคิวโวนิก อะราบินอส และแรมนโนส มากกว่าสารสถิตพอลิแซ็คคาไรค์จากอาหารเหลวสูตร BG-11 ที่สถิตด้วยน้ำ ร้อนเช่นกัน

สารสถิตพอลิแซ็คคาไรค์จากส่วนเฉพาะของเหลวหนึ่ดภายในกลุ่มเซลล์ จากอาหารเหลว สูตร BGA สถิตด้วยน้ำร้อน ให้ไฮโนสในอัตราส่วนโมลาร์ มากที่สุด เท่ากับ 32.47 รองลงมาเป็น ไฮโลส เท่ากับ 28.38 อัตราส่วนโมลาร์ของพอลิแซ็คคาไรค์ที่ได้จากเฉพาะส่วนของเหลวหนึ่ดภายใน กลุ่มเซลล์ที่ห่อหุ้มที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลวสูตร BGA เทียบกับอาหารเพาะเลี้ยงเหลว สูตร BGA พบว่ามีอัตราส่วนโมลาร์ของน้ำตาล ฟูโโคส ไฮโนส แม่นโนส ฟรุคโตส กรดคานเดคทิวโวนิก กรดกลู คิวโวนิก และแรมนโนส น้อยกว่าในอาหารเพาะเลี้ยงเหลว และคงว่าสารหาร่ายมีการปล่อยน้ำตาลเหล่านี้ ออกสู่อาหารเพาะเลี้ยงมากกว่าเก็บไว้ในของเหลวหนึ่ดภายในกลุ่มเซลล์ที่ห่อหุ้มจากอาหารเหลว สูตร BG-11 ให้ ฟรุคโตสในอัตราส่วนโมลาร์ มากที่สุด เท่ากับ 23.13 รองลงมาเป็นไฮโนส เท่ากับ 16.18 อัตราส่วน โมลาร์พอลิแซ็คคาไรค์ที่ได้จากส่วนเฉพาะของเหลวหนึ่ดภายในกลุ่มเซลล์ทรงกลมที่เพาะเลี้ยงใน

BG-11 เทียบกับอาหารเพาะเลี้ยงเหลว สูตร BG-11 พบร่วมอัตราส่วนโโนลาร์ของน้ำตาลฟูโคส ไซโลส ไโรโนส ฟรุคโตส กรรมการแลคทิวโวนิก น้อยกว่าอาหารเพาะเลี้ยงเหลว แสดงว่ามีการปล่อยน้ำตาลเหล่านี้ออกสู่อาหารเพาะเลี้ยงมากกว่าเกินไว้ภายในกลุ่มเซลล์ที่ห่อหุ้ม เช่นกัน

เมื่อวิเคราะห์สูตรอาหารที่เหมาะสมสำหรับการเพาะเลี้ยงสาหร่ายเพื่อให้ได้ปริมาณน้ำตาลสูง กับตัวทำละลาย น้ำร้อน เอทานอลและ EDTA ในทางสถิติ พบร่วมสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA สกัดด้วยน้ำร้อน หรือเอทานอล อาหารวุ้นสูตร BG-11-N สกัดด้วยน้ำร้อน และในอาหารเหลว สูตร BG-11 สกัดด้วยน้ำร้อน ให้อัตราส่วนโโนลาร์น้ำตาลที่สูงกว่าสูตรอื่น ๆ และการเพาะเลี้ยงสาหร่ายบนอาหารวุ้นยังให้ผลลัพธ์มากกว่า 1 เท่าตัว เมื่อเทียบกับกลุ่มเซลล์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงสาหร่ายบนอาหารวุ้นสูตร BGA อีกทั้งยังสามารถเก็บเกี่ยวผลลัพธ์ได้ง่ายกว่าการเลี้ยงในอาหารเหลว ซึ่งต้องนำไปลดปริมาตรน้ำ เป็นการเสียเวลาและค่าใช้จ่ายสูง

ผลลัพธ์จากการเพาะเลี้ยงสาหร่ายที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติ จากกลุ่มเซลล์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงสาหร่ายบนอาหารวุ้น จากกลุ่มเซลล์ที่มีของเหลวหนืดอยู่ภายในสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงในสูตรอาหารที่แตกต่างกัน จากส่วนเฉพาะของเหลวหนืดภายในกลุ่มเซลล์สาหร่าย และจากอาหารเพาะเลี้ยงเหลว แล้วใช้ตัวทำละลาย น้ำร้อน เอทานอล และ EDTA สกัดสารพอลิแซ็คคาไรด์ มาวิเคราะห์องค์ประกอบของน้ำตาลพบว่าทุกตัวอย่าง ให้องค์ประกอบน้ำตาล 11 ชนิด ได้แก่ ฟูโคส ไซโลส ไโรโนส แม่นโนส ฟรุคโตส กาแลคโตส กลูโคส กรรมการแลคทิวโวนิก กรรมกลูคิวโวนิก อะราบิโนส และ แรมโนส แต่มีปริมาณของอัตราส่วนโโนลาร์ที่แตกต่างกันไป น้ำตาลที่มีอัตราส่วนโโนลาร์มากที่สุดจากตัวอย่างสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงในสูตรอาหารต่าง ๆ สรุปดังตารางที่ 4.3

ตารางที่ 4.3 อัตราส่วนโโนลาร์ของน้ำตาลชนิดต่าง ๆ ที่มีมากที่สุดจากตัวอย่างสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงในสูตรอาหารต่าง ๆ

น้ำตาล	ปริมาณ (อัตราส่วนโโนลาร์)	ตัวอย่างและสูตรอาหาร (ตัวทำละลาย)
ฟูโคส	13.53	อาหารเพาะเลี้ยงเหลว BGA (เอทานอล)
ไซโลส	34.32	กลุ่มเซลล์+ของเหลวหนืด จากอาหารวุ้น BGA (น้ำร้อน)
ไโรโนส	48.89	อาหารเพาะเลี้ยงเหลว BGA (เอทานอล)
แม่นโนส	10.20	อาหารเพาะเลี้ยงเหลว BGA (เอทานอล)
ฟรุคโตส	47.52	กลุ่มเซลล์+ของเหลวหนืด จากอาหารวุ้น BG-11 (น้ำร้อน)
กาแลคโตส	16.69	กลุ่มเซลล์+ของเหลวหนืด จากอาหารเหลว BG-11-N (เอทานอล)
กลูโคส	30.59	กลุ่มเซลล์+ของเหลวหนืด จากอาหารวุ้น BG-11-N (EDTA)
กรรมการแลคทิวโวนิก	24.96	อาหารเพาะเลี้ยงเหลว BGA (เอทานอล)
กรรมกลูคิวโวนิก	5.23	อาหารเพาะเลี้ยงเหลว BGA (เอทานอล)
อะราบิโนส	5.55	เฉพาะของเหลวหนืดภายใน จำกอาหารวุ้น BGA (น้ำร้อน)
แรมโนส	10.11	กลุ่มเซลล์+ของเหลวหนืด จากอาหารวุ้น BGA (เอทานอล)

ตารางที่ 4.4 ยัตราช่วงโนมาร์ชของน้ำตาลชนิดต่างๆ ในสารตัดพอลิเมอร์ค่าไครค์

ตัวชี้งา	สีครร	อาหาร	สารฟัก	ถุงพ	ยัตราช่วงโนมาร์ชของน้ำตาล									
					น้ำร้อน	น้ำเย็น	โซลิส	ไนโบส	แมโนส	น้ำตาล	กากใต้ส	กรดแอลก	กรด	อะราบิก
ธารน้ำดี	-	น้ำร้อน	น้ำเย็น	โซลิส	12.93±0.70	1.00±0.00	12.61±0.93	9.60±1.16	0.88±0.08	11.63±0.70	0.24±0.13	2.74±0.41	1.10±0.17	
	EDTA	น้ำเย็น	โซลิส	ไนโบส	12.45±1.17	9.74±0.11	35.05±1.63	1.21±0.13	6.19±0.65	7.08±0.46	0.51±0.40	1.29±0.10	2.36±0.26	
BGA	น้ำร้อน	น้ำเย็น	โซลิส	แมโนส	27.46±1.91	1.99±0.03	12.35±1.31	13.11±0.83	1.52±0.36	1.11±0.21	0.93±0.09			
	EDTA	น้ำเย็น	โซลิส	น้ำตาล	47.22±3.28	14.16±1.49	4.15±0.45	19.32±1.21	2.04±0.03	5.09±0.07	7.60±0.51			
อาหารรุน	น้ำร้อน	น้ำเย็น	โซลิส	ไนโบส	8.59±0.55	23.18±1.23	8.61±0.30	32.15±0.34	6.34±0.75	7.35±0.71	10.15±0.74	0.43±0.13	4.56±0.69	10.11±0.49
	EDTA	น้ำเย็น	โซลิส	แมโนส	11.01±0.65	19.77±0.51	7.16±0.11	18.57±1.27	4.53±0.48	21.80±2.34	13.28±1.19	0.55±0.31	2.43±0.39	6.73±0.72
BGA+N	น้ำร้อน	น้ำเย็น	โซลิส	ไนโบส	48.19±0.99	22.77±1.91	84.04±1.25	23.49±1.73	27.78±0.95	34.35±1.92	6.72±0.61	7.00±0.59	8.70±0.90	
	EDTA	น้ำเย็น	โซลิส	แมโนส	7.85±0.46	8.11±0.60	2.33±0.05	20.77±1.88	2.62±0.27	1.29±0.14	7.34±0.48	0.75±0.10	1.74±0.21	3.86±0.06
BG-11	น้ำร้อน	น้ำเย็น	โซลิส	ไนโบส	22.91±1.11	3.12±0.03	9.85±0.72	2.80±0.31	2.93±0.30	12.08±0.74	1.60±0.09	2.14±0.26	3.51±0.34	
	EDTA	น้ำเย็น	โซลิส	แมโนส	23.99±1.88	34.33±1.87	2.43±0.10	47.52±1.25	8.31±1.00	14.29±1.37	18.58±1.16	0.26±0.12	1.46±0.17	1.51±0.17
BG-11-N	น้ำร้อน	น้ำเย็น	โซลิส	ไนโบส	20.82±1.04	3.22±0.06	7.12±0.77	1.48±0.15	1.32±0.14	3.64±0.22	1.35±0.08	0.58±0.06	1.19±0.10	
	EDTA	น้ำเย็น	โซลิส	แมโนส	7.99±1.11	3.24±0.02	25.92±1.73	9.68±1.10	1.04±0.10	12.51±1.23	0.42±0.14	3.83±0.07	2.33±0.33	

ตารางที่ 4.4 (ต่อ)

คัวอ้างอิง	ตัวร อาหาร	สารสกัด	สก甫	ยักราส่วนในโลหะของน้ำตาล							
				ญี่ปุ่น	ไทย	ญี่ปุ่น	แม่น้ำ	ญี่ปุ่น	ภูเขาไฟ	ญี่ปุ่น	ภูเขาไฟ
BGA	น้ำร้อน	6.91±0.45	24.63±1.79	10.77±0.65	2.28±0.03	37.25±2.51	3.31±2.38	8.18±0.87	12.83±0.5	3.57±0.37	1.10±0.26
	โซนอล	11.21±1.89	8.13±0.81	7.19±2.33	8.41±1.28	18.93±1.27	8.05±0.70	13.90±3.13	3.66±0.11	0.24±0.09	3.30±0.24
	กุ้งเมืองดี+										
	บุรองเหลวหวานดี										
	EDTA	6.20±0.72	7.11±0.04	6.45±0.99	6.56±0.62	8.49±0.56	5.57±0.27	3.60±0.63	3.75±0.63	0.35±0.18	3.80±0.17
	โซนอล	13.53±0.71	23.54±1.43	48.89±2.16	10.2±0.67	26.30±1.36	1.00±0.07	5.03±0.30	24.96±0.50	5.23±0.31	5.30±0.11
อาหารเสริม	น้ำร้อน	6.99±0.38	28.38±1.33	32.47±1.89	3.11±0.06	23.63±0.85	11.24±0.64	15.61±0.32	13.89±1.25	2.24±0.27	5.55±0.11
	เฉพาะของเหลว										
	หนึ่งก้อน										
	โซนอล	4.20±0.27	15.62±1.07	39.85±2.35	6.32±0.28	33.13±2.48	10.07±1.14	7.73±0.40	9.84±0.35	1.17±0.17	1.09±0.24
	กุ้งเมืองดี+										
	บุรองเหลวหวานดี										
BG-11	EDTA	9.45±0.58	6.09±0.38	17.25±0.50	2.30±0.01	3.99±0.86	4.02±0.50	9.48±0.87	3.66±0.33	0.50±0.08	3.59±0.29
	โซนอล	10.07±0.70	26.25±1.80	10.61±0.65	1.92±0.01	14.79±0.21	7.21±0.40	1.19±0.12	16.61±0.51	3.06±0.10	0.48±0.23
	กุ้งเมืองดี+										
	บุรองเหลวหวานดี										
	อาหารเสริม										
	น้ำร้อน	8.82±0.43	23.07±1.29	45.97±2.67	3.35±2.58	38.01±1.94	9.18±0.67	3.81±0.28	24.13±1.67	1.70±0.42	4.12±0.17
	เฉพาะของเหลว	2.82±0.13	10.15±0.54	16.18±0.74	4.51±0.03	23.13±1.15	7.39±0.56	13.40±1.01	14.84±0.28	3.45±0.21	5.38±0.33
	หนึ่งก้อน										

การวิเคราะห์องค์ประกอบของน้ำตาลในพอดีตัวอย่าง “สาหร่ายหีดตลาด” ด้วยเครื่อง GC-MS ดำเนินงานตามมาตรฐานภายใน โดยใช้เบนซินทอกซ์เป็นตัวร ในการวิเคราะห์น้ำตาลที่เก็บจากธรรมชาติ ตักตัวยำนำรีว่อน

สารสกัดพอลิแซ็คค่าไร์ดของสาหร่ายเห็ดลับที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติ จากการเพาะเลี้ยงสาหร่ายในอาหารวุ้นสูตร BGA กับ BG-11 ทั้งที่มีและไม่มีในโตรเจน จากการเพาะเลี้ยงเหลวสูตร BGA กับ BG-11 และพอลิแซ็คค่าไร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA พบว่าให้องค์ประกอบน้ำตาล 11 ชนิด ได้แก่ ฟูโคส ไซโลส ไรโนส แมนโนส ฟรุคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิวโรนิก กรดกลูคิวโรนิก อะราบิโนส และแรนโนส นั้นมีความแตกต่างจาก การศึกษาของ Huang และคณะ (1998) พบว่า *N. commune* ที่เก็บจากธรรมชาตินิองค์ประกอบน้ำตาลเพียง 4 ชนิด คือไซโลส แมนโนส กรดกาแลคโตส กลูโคส ส่วนสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเพาะเลี้ยงทั้ง ที่มีในโตรเจนและไม่มีในโตรเจน ให้องค์ประกอบน้ำตาล 8 ชนิด ได้แก่ ฟูโคส ไซโลส แมนโนส กรดกาแลคโตส กลูโคส กรดกลูคิวโรนิก อะราบิโนส แรนโนส ส่วนพอลิแซ็คค่าไร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์โดยสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงจากสูตรที่มีในโตรเจน (EPS+N) พบว่ามีน้ำตาล ฟูโคส ไซโลส แมนโนส กรดกาแลคโตส กลูโคส กรดกลูคิวโรนิก อะราบิโนส แรนโนส ส่วนพอลิแซ็คค่าไร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์โดยสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงจากสูตรที่ไม่มีการเติมในโตรเจน (EPS) พบน้ำตาลไซโลส แมนโนส กรดกาแลคโตส กลูโคส และกรดกลูคิวโรนิก เมื่อนึ้ง พอลิแซ็คค่าไร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงจากสูตรที่มีและไม่มีในโตรเจน พบแมนโนส กรดกาแลคโตส และกลูโคส เมื่อนึ้งกัน แต่พอลิแซ็คค่าไร์ดที่ปล่อยออกนอกเซลล์จากสูตรที่ไม่มีในโตรเจน จะพบไซโลส และกรดกลูคิวโรนิก อีกด้วย ส่วน *N. sphaeroides* ทั้งจากธรรมชาติและการเพาะเลี้ยงในอาหารเหลวจะพบไซโลส แมนโนส กรดกาแลคโตส และกลูโคส เมื่อนึ้งกัน แต่จากการเพาะเลี้ยงสาหร่ายในอาหารเหลวทั้งที่มีและไม่มีในโตรเจนนั้นยังพบ ฟรุคโตส และแรนโนส ด้วย

จากการทดลองสาหร่ายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลวสูตร BGA และ BG-11-N ที่ไม่มีในโตรเจน เป็นองค์ประกอบ มีปริมาณพอลิแซ็คค่าไร์ดมากกว่าในอาหารเหลวสูตร BGA+N และ BG-11 ที่มีในโตรเจนเป็นองค์ประกอบ เนื่องจากสภาวะที่ไม่มีในโตรเจน เป็นสภาวะที่กระตุ้นการปล่อยพอลิแซ็คค่าไร์ดด้วยการเพาะเลี้ยงในอาหารที่ไม่เหมาะสม ซึ่งการศึกษาพอลิแซ็คค่าไร์ดส่วนใหญ่เกี่ยวข้องกับผลของการขาดในโตรเจน แต่ยังไงก็ตามการตอบสนองของสาหร่ายสีน้ำเงินแกรมบีชบางสายพันธุ์ไม่ได้มีผลต่อภาวะขาดในโตรเจน เช่น *A. nidulan* และ *Cyanothece* หลายชนิด ปล่อยพอลิแซ็คค่าไร์ดภายใต้ภาวะที่มีในโตรเจนจำกัด (Sangar และ Dugan, 1972; De Philippis และคณะ 1993; 1998) *A. cylindrica* และ *A. flos-aquae* ผลิตพอลิเมอร์ออกนามากขึ้นกับแหล่งในโตรเจนที่ใช้ (Lama และคณะ, 1996; Tischer และ Davis, 1971) ส่วน *Synechocystis* *Cyanothece* บางสายพันธุ์ *C. capsulata* และ *Phormidium* การขาดในโตรเจนไม่มีผลต่อการผลิตพอลิแซ็คค่าไร์ดแล้วปล่อยออกนอกเซลล์ (Panoff และคณะ, 1988; De Philippis และคณะ, 1998; De Philippis และคณะ, 1996; Fattom และ Shilo, 1984)

De Philippis และคณะ (2000) ศึกษา *Nostoc* PCC 25 สายพันธุ์ พบว่าพอลิแซ็คคาไรค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ของ *Nostoc* ทุกสายพันธุ์เป็น complex anionic heteropolymer ประกอบด้วยชั้นๆตาลโมเลกุลเดี่ยว 6-9 ชนิด ในทุกสายพันธุ์ พบกลูโคสและฟูโโคส มี 24 สายพันธุ์ พบกาแลคโตส แม่นโนส และแรมโนส และ 7 สายพันธุ์ ที่พบในสหัส ซึ่งมีรายงานน้อยมากที่พบในสหัสในสาหร่ายสีน้ำเงินแกมเขียวที่ปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ และในปี 1995 ศึกษา *Nostoc* sp. WV2 พบน้ำตาลไซโลส กาแลคโตส กลูโคส แรมโนส กรดกลูคิวโรนิก และกรดกาแลคทิวโรนิก

Fischer และคณะ (1997) และ Flaibani และคณะ (1989) ศึกษา *N. insulare* 54.79 *N. calcicola* 79WA01 และ *N. commune* UTEX584 พบน้ำตาลฟูโโคส ไซโลส แม่นโนส กาแลคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิวโรนิก กรดกลูคิวโรนิก อะราบิโนส และแรมโนส แต่ไม่พบในสหัส

Ganta และคณะ (1995) ศึกษา *Nostoc* sp. 2S9B พบน้ำตาล 4 ชนิด ได้แก่ ฟูโโคส แม่นโนส กลูโคส และกรดกลูคิวโรนิก

Mehta และ Vaidya (1978) ศึกษา *Nostoc* sp. 221 พบน้ำตาลเพียง 3 ชนิด ได้แก่ ไซโลส กลูโคส และกรดกลูคิวโรนิก

Moore และ Tischer (1965) ศึกษา *Nostoc* sp. พบน้ำตาล 4 ชนิด ได้แก่ ฟูโโคส กลูโคส กรดกลูคิวโรนิก และอะราบิโนส
เมื่อเทียบผลการศึกษาที่ผ่านมากับผลการศึกษาในครั้งนี้ สรุปได้ดังตารางที่ 4.5

ตารางที่ 4.5 ปริมาณเพียงของประตอนของน้ำตาลจาก *N. commune* ที่ศึกษาในครั้งนี้ ประมาณผิดการศึกษาที่ผ่านมา

สายพันธุ์	สถาน	อัตราส่วนไมโครบอร์น้ำตาล							ช่างจิง	
		ญี่ปุ่น	ไทย	ไนโตร	แม่น้ำ	พุกไถ	กาแลคติ	กรด	อะบานินต์	
<i>N. commune</i>	ธรรมชาติ	+	+	+	+	+	+	+	+	+
	อาหารราก+N ^a	+	+	+	+	+	+	+	+	+
	อาหารราก ^b	+	+	+	+	+	+	+	+	+
	อาหารเหตัว+N ^c	+	+	+	+	+	+	+	+	+
	อาหารเหตัว ^d	+	+	+	+	+	+	+	+	+
	EPS ^e	+	+	+	+	+	+	+	+	+
	ธรรมชาติ	-	+	-	-	-	-	-	-	-
	อาหารเหตัว+N ^c	+	+	-	忒	-	+	+	+	Huang และคณะ (1998)
	อาหารเหตัว ^d	+	+	-	忒	-	+	+	+	
	EPS+N ^f	+	+	-	忒	-	+	+	+	
	EPS ^e	-	+	-	+	-	+	+	+	
	ธรรมชาติ	-	+	-	-	-	-	-	-	
	อาหารเหตัว+N ^c	-	-	-	+	-	+	+	+	Huang และคณะ (1998)
	อาหารเหตัว ^d	-	-	-	+	-	+	+	+	
	EPS+N ^f	-	-	-	+	-	+	+	+	
<i>N. flagelliforme</i>	EPS ^e	-	+	-	-	-	+	-	-	
	ธรรมชาติ	-	+	-	-	-	-	-	-	
	อาหารเหตัว+N ^c	-	-	-	+	-	+	+	+	
<i>N. sphaeroides</i>	อาหารเหตัว+N ^c	+	+	-	-	-	-	+	+	Huang และคณะ (1998)
	อาหารเหตัว ^d	+	+	-	-	-	-	+	+	
	อาหารเหตัว ^d	+	+	-	-	-	-	-	-	

ตารางที่ 4.5 (ต่อ)

สถานที่	สภาพ	ยัตราช่วงในสารของน้ำตาล							ช่างอิฐ
		ญี่ปุ่น	ชาวเล	โนร์ส	แม่น้ำต	พุกโภต	กาแลคโซ	กรดกากแลก	
						หัวผึ้น	กรดกากแลก	กรด	กรด
<i>N. insulare</i> 54.79	อาหารเหลว	+	+	-	-	+	+	+	+
<i>Nostoc</i> sp. WV2	ns	-	+	-	-	+	+	+	+
<i>Nostoc</i> sp.259B	อาหารเหลว	+	-	+	-	-	+	-	+
<i>N. calcicola</i> 79WVA01	ns	+	+	-	-	+	+	+	+
<i>N. commune</i> UTEX584	ns	+	-	+	-	+	+	+	-
<i>Nostoc</i> sp. 221	อาหารเหลว	-	+	-	-	-	+	-	+
<i>Nostoc</i> sp.	อาหารเหลว	+	-	-	-	-	+	+	-

tr = ปริมาณเดือนชั้นยอด ns = ไม่ได้ระบุ + = พงชนิดน้ำตาล - = ไม่พบชนิดน้ำตาล

a = อาหารพะเพี้ยงวุ่นที่มีการเติมในโปรดเจน

b = อาหารพะเพี้ยงวุ่นที่ไม่มีการเติมในโปรดเจน

c = อาหารพะเพี้ยงเหลวที่มีการเติมในโปรดเจน

d = อาหารพะเพี้ยงเหลวที่ไม่มีการเติมในโปรดเจน

e = พอดีซึ่งก้าไรค์ที่ปล่อยออกน้ำตาลตัวเดียวที่ไม่มีการเติมในโปรดเจน

f = พอดีซึ่งก้าไรค์ที่ปล่อยออกน้ำตาลตัวเดียวที่ไม่มีการเติมในโปรดเจน

บทที่ 5

สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ

เมื่อนำสารร้ายหัดคลานที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติ ซึ่งมีลักษณะเป็นแผ่นแบนบาง สารร้ายสายพันธุ์เดียวเพาะที่เลี้ยงบนอาหารวุ้นซึ่งมีการเจริญเติบโตในลักษณะเป็นก้อนวุ้นคล้ายเซลล์ และที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลว สูตร BGA และ BG-11 ซึ่งมีลักษณะเป็นกลุ่มเซลล์ทรงกลมห่อหุ้มของเหลวหนึ่งดออยู่ภายในกลุ่มเซลล์ มาสักด้วยตัวทำละลาย 3 ชนิด ได้แก่ น้ำร้อน เอทานอล 80 เปอร์เซ็นต์ และ EDTA 0.1 โมลาร์ พนว่าพอดิเช็คค่าไร์ค์จากที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติ สักด้วยน้ำร้อนให้ปริมาณพอดิเช็คค่าไร์ค์มากกว่าการสักด้วยเอทานอล และEDTA เท่ากับ 12.18 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้งสารร้าย พอดิเช็คค่าไร์ค์จากกลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA ที่สักด้วยน้ำร้อนให้ปริมาณพอดิเช็คค่าไร์ค์มากกว่าการสักด้วยเอทานอล และEDTA เท่ากับ 53.08 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้งสารร้าย พอดิเช็คค่าไร์ค์จากกลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงบนอาหารแข็งสูตร BGA+N สักด้วยเอทานอล ให้ปริมาณพอดิเช็คค่าไร์ค์มากกว่าการสักด้วยน้ำร้อน และEDTA เท่ากับ 27.54 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้งสารร้าย พอดิเช็คค่าไร์ค์จากกลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงบนอาหารแข็งสูตร BG-11 และ BG-11-N สักด้วยน้ำร้อนให้ปริมาณพอดิเช็คค่าไร์ค์มากกว่าการสักด้วยเอทานอล และEDTA เท่ากับ 42.62 และ 45.40 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้งสารร้าย ตามลำดับ พอดิเช็คค่าไร์ค์จากกลุ่มเซลล์ห่อหุ้มรวมทั้งมีของเหลวหนึ่งดออยู่ภายในจากสารร้ายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลวสูตร BGA กับ BG-11 สักด้วยน้ำร้อน ให้ปริมาณพอดิเช็คค่าไร์ค์มากกว่าการสักด้วยเอทานอล และEDTA เท่ากับ 35.80 และ 30.08 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้งสารร้าย ตามลำดับ สำหรับส่วนเฉพาะของเหลวหนึ่งดออยู่ในกลุ่มเซลล์จากอาหารเหลวสูตร BGA กับ BG-11 สักด้วยน้ำร้อน ให้ปริมาณพอดิเช็คค่าไร์ค์เท่ากับ 20.88 และ 18.57 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้งสารร้าย ตามลำดับ

จากการศึกษาพอดิเช็คค่าไร์ค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ (EPS) จากการเพาะเลี้ยงสารร้ายบนอาหารวุ้นสูตร BGA สักด้วยน้ำร้อน ให้ปริมาณพอดิเช็คค่าไร์ค์ เท่ากับ 79.48 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้งของสารที่ปล่อยออกนอกเซลล์ ส่วนพอดิเช็คค่าไร์ค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ลงสู่อาหารเพาะเลี้ยงเหลวจากการเพาะเลี้ยงสารร้ายในอาหารเหลวสูตร BGA และ BG-11 ให้ปริมาณพอดิเช็คค่าไร์ค์ เท่ากับ 41.74 และ 36.78 มิลลิกรัมต่อกรัมน้ำหนักแห้งของสารที่ปล่อยออกนอกเซลล์ ตามลำดับ ดังนั้นหากต้องการปริมาณพอดิเช็คค่าไร์ค์มาก ๆ จึงควรเพาะเลี้ยงสารร้ายบนอาหารวุ้นแล้วเก็บพอดิเช็คค่าไร์ค์ที่ปล่อยออกนอกเซลล์ อีกทั้งยังเป็นการง่ายต่อการเก็บเกี่ยวผลผลิตและประยุกต์ศัลยทุนที่ไม่ต้องลดปริมาณของน้ำ

จากการศึกษาสารร้ายที่เพาะเลี้ยงในอาหารเหลวสูตร BGA และ BG-11 ในถังครัวของขนาด 8 ลิตร อายุ 20 วัน ให้ผลผลิตพอดิเช็คค่าไร์ค์ที่ละลายน้ำได้ เท่ากับ 52.11 และ 42.53 มิลลิกรัมพอดิเช็คค่าไร์ค์ต่อตันต่อวัน ตามลำดับ

จากการทดลองและวิเคราะห์ทางสถิติ ปริมาณพอลิแซ็คคาไรด์จากสารร้ายที่เก็บจากธรรมชาติ สกัดด้วยน้ำร้อน เอทานอล 80 เปอร์เซ็นต์ และ EDTA 0.1 โมลาร์ ให้ปริมาณพอลิแซ็คคาไรด์ ใกล้เคียงกัน กลุ่มเซลล์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงสารร้ายบนอาหารวุ้นสูตร BGA ที่ไม่มีการเติมในโตรเจน ที่สกัดด้วยน้ำร้อน ให้ปริมาณพอลิแซ็คคาไรด์มากกว่าอาหารสูตร BGA+N ดังแปลงโดยการเติมในโตรเจน (NaNO_3) ส่วนกลุ่มเซลล์ที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BG-11-N ดังแปลงโดยไม่เติมในโตรเจน (NaNO_3) และสูตร BG-11 มีการเติมในโตรเจน ให้ปริมาณพอลิแซ็คคาไรด์ที่ใกล้เคียงกัน

การสกัดพอลิแซ็คคาไรด์จากกลุ่มเซลล์สารร้ายที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้น สูตร BGA BG-11 BG-11-N และจากกลุ่มเซลล์ห่อหุ้มรวมทั้งมีของเหลวหนึ่ดอยู่ภายในสารร้ายที่เพาะเลี้ยง ในอาหารเหลวสูตร BGA กับ BG-11 ที่สกัดด้วยน้ำร้อน ให้ปริมาณพอลิแซ็คคาไรด์มากกว่าการสกัดด้วยเอทานอล และ EDTA ยกเว้นกลุ่มเซลล์จากสารร้ายที่เพาะเลี้ยงบนอาหารวุ้นสูตร BGA+N ที่สกัดด้วยเอทานอล ให้ปริมาณพอลิแซ็คคาไรด์มากกว่าการสกัดด้วยน้ำร้อน การเพาะเลี้ยงสารร้ายบนอาหารวุ้นและในอาหารเหลวสูตร BGA ที่สกัดด้วยน้ำร้อน ให้ปริมาณพอลิแซ็คคาไรด์มากกว่าการเพาะเลี้ยงสารร้ายในอาหารเหลวสูตร BG-11

เมื่อทำการสกัดพอลิแซ็คคาไรด์จากสารร้ายที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติ จากกลุ่มเซลล์ที่มีลักษณะคล้ายเยลลี จากกลุ่มเซลล์ทรงกลมที่มีของเหลวหนึ่ดอยู่ภายในสารร้ายที่เพาะเลี้ยงในสูตรอาหารที่แตกต่างกัน จากส่วนเฉพาะของเหลวหนึ่ดภายในกลุ่มเซลล์สารร้าย จากอาหารเพาะเลี้ยง และจากพอลิแซ็คคาไรด์ที่ปล่อยออกนอกราบล์บนอาหารวุ้น ด้วยตัวทำละลาย 3 ชนิด ได้แก่ น้ำร้อน เอทานอล 80 เปอร์เซ็นต์ และ EDTA 0.1 โมลาร์ นวิเคราะห์องค์ประกอบของน้ำตาลด้วยเครื่องแก๊สโคมนาฬิกาฟี เครื่องตรวจสอบชนิด mass selective detector พบร้าพอลิแซ็คคาไรด์จากสารร้ายที่เก็บจากแหล่งธรรมชาติ และทุกการเพาะเลี้ยงให้องค์ประกอบน้ำตาลเข่นเดียวกันทั้ง 11 ชนิด ได้แก่ ฟูโคส ไซโลส ไโรโนส แมนโนส ฟรุคโตส กาแลคโตส กลูโคส กรดกาแลคทิโวนิค กรดกลูคิโวนิค อะราบิโนส และเรมโนส ในปริมาณที่แตกต่างกันไป

จากการศึกษาสภาวะการเพาะเลี้ยง สูตรอาหารและตัวทำละลายที่เหมาะสมต่อการผลิตและสกัดสารพอลิแซ็คคาไรด์ของสารร้ายเห็ดลาง เพื่อศึกษาองค์ประกอบของน้ำตาล พบร้า การเพาะเลี้ยงสารร้ายบนอาหารวุ้นสูตร BGA ที่สกัดด้วยน้ำร้อน เป็นสภาวะเพาะเลี้ยง สูตรอาหารและตัวทำละลายที่เหมาะสมต่อการผลิตและสกัดสารพอลิแซ็คคาไรด์ เพื่อให้ได้ปริมาณองค์ประกอบของน้ำตาลมากที่สุด

ข้อเสนอแนะ

จากการศึกษาองค์ประกอบของน้ำตาลจากพอลิแซ็คคาไรด์จากแหล่งธรรมชาติและเพาะเลี้ยงต่าง ๆ นั้นมีองค์ประกอบของน้ำตาลถึง 11 ชนิด แสดงถึงลักษณะของโครงสร้างที่มีความซับซ้อน ดังนั้นจึงควรมีการศึกษานิวโนเลกุลของพอลิแซ็คคาไรด์ เพื่อใช้ในการประกอบกับโครงสร้างของพอลิแซ็คคาไรด์

และการมีการศึกษาคุณสมบัติด้านความหนืด
อุตสาหกรรมอาหาร ทำให้เกิดอินโนลัชัน เกิดรูปเจลที่มีความยืดหยุ่น เกิดความหนืดของสารละลายน้ำ ทำให้เกิดโครงสร้างคินที่ดีจากการรวมตัวของอนุภาคเม็ดคิน อุตสาหกรรมเครื่องสำอาง การจับตัวของแป้งเสถียรขึ้น ทำให้ผิวขาว อุตสาหกรรมปีโตรเลียม ใช้ดันน้ำมันให้ขึ้นจากพื้นได้คิน เป็นต้น ยังเป็นแนวทางในการนำพอลิแซ็คคาไรค์ไปประยุกต์ใช้ เนื่องจากสาหร่ายเห็ดสาบมีคุณสมบัติในการปล่อยพอลิแซ็คคาไรค์ออกนอกเซลล์ สามารถเก็บเกี่ยวผลผลิตพอลิแซ็คคาไรค์ได้ง่าย โดยไม่ต้องทำให้เซลล์แตก จึงเป็นการประหยัดต้นทุนการผลิต

บรรณานุกรม

- กาญจนภานุช ลีวัม โนมนต์. 2537. สาหร่าย. กรุงเทพฯ : มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- Abdelahad, N and Bazzichelli, G. 1989. Ultrastructure and development of "coccoid cells" of *Nostoc commune* (Cyanophyta). **Br. J. Phycol.** 24:217-222.
- Allen, M.M. and Smith, A.J. 1969. Nitrogen cholorosis in blue-green algae. **Arch. Microbiol.** 69(114): 45-48.
- Antarikanonda, P., Berndt, H., Mayer, F. 1980. Hydrogen: a new inhibitor of photosynthesis in the blue-green alga (*Cyanobacterium*) *Anabaena* sp. TA.1. **J. Archive Microbiol.** 145: 1-10.
- Arad, S.M. 1988. Production of sulphated polysaccharides from red unicellular algae. In: Algal biotechnology (stadler, T., Mollion, J., Verdus, M.C., Karamanos, Y., Morvan, H. and Christiaen, D., Eds.) pp. 65-87. Elsevier, London.
- Atkins, E.D.T. 1986. Biomolecular structures of naturally occurring carbohydrate polymers. **Int. J. Biol. Macromol.** 8: 323-329.
- Bar-Or, Y., Kessel, M. and Shilo, M. 1989. Mechanisms for release of the benthic cyanobacterium *Phormidium* strain J-1 to water column. In: Microbial mats-physiological ecology of benthic microbial communities (Cohen, Y. and Rosenberg, E., Eds.) pp. 214-218. American society for microbiology, Washington DC.
- Bar-Or, Y. and Shilo, M. 1987. Characterization of macromolecular flocculants produced by *Phormidium* sp. Strain J-1 and by *Anabaenopsis circularis* PCC 6720. **Appl Environ. Microbiol.** 53: 2226-2230.
1988. The role of cell-bound flocculants in coflocculation of benthic cyanobacteria with clay particles. **FEMS Microbiol. Ecol.** 53: 169-174.
- Batterton, J.C. J. and van Baalen, C. 1971. Growth responses of blue-green algae to sodium chohride concentration. **Arch. Microbiol.** 76: 151-165.
- Becker, E.W. 1994. **Microalgae : Biotechnology and Microbiology.** 1st ed. Great Britain : Cambridge University Press.
- Bender, J., Rodriguez-Eaton, S., Ekanemesang, U.M. and Phillips, P. 1994. Characterization of metal-binding bioflocculants produced by the cyanobacterial component of mixed microbial mats. **Appl. Environ. Microbiol.** 60: 2311-2315.

- Bishop, C.T., Adams, G.A. and Hughes, E.O. 1954. A polysaccharide from the blue-green alga, *Anabaena cylindrica*. **Can. J. Chem.** 32: 999-1003.
- Blenton, J., Meganelle, P., Sansoulet, J., Goursaud, S. and Tchapla, A. 1996. Characteization of neutral sugars and uronic acids after methanolysis and trimethylsilylation of recognition of plant gums. **J. Chromtograph. A.** 720:27-49.
- Bloor, S. and England, R. R. 1989. Antibiotic production by the cyanobacterium *Nostoc muscorum*. **J. Appl. Phycol.** 1:367-372.
- Bogorad, L. 1975. Phycobiliproteins and complementary chromatic adaption. **Ann. Rev. Plant Physiolo.** 26: 369-401.
- Bold, H.C. and Michael, J.W. 1978. **Introduction to the Algae**. New Jersy : Prentice-Hall Inc.
- Borowitzka, M.A. 1998. "Patent". **J. Appl. Phycol.** 1: 385.
- Canto de Loura, I., Dubaco, J.P. and Thomas, K.C. 1987. The effect of nitrogen deficiency on pigments and lipids of Cyanobacteria. **Plant Physiol.** 83: 838-843.
- Cesàro, A., Liut, G., Bertocchi, C., Navarini, L. and Urbani, R. 1990. Physicochemical properties of the exocellular polysaccharide from *Cyanospira capsulata*. **Int. J. Biol. Macromol.** 12: 79-84.
- Chu, H.J. and Tsang, C.T. 1988. Research and utilization of cyanobacteria in China: a report. **Arch. Hydrobiol. Suppl.** 80:1-4.
- Coleman, J.R. and Colman, B. 1981. The Effect of pH on photosynthesis and inorganic carbon accumulation in blue-green alga in photosynthesis IV. in Akoyunoglou, G. **Regulation of Carbon Metabolism**. Philadelphia : Balabam International Science Services.
- Cook, J.R. 1965. Influence of light on acetate utilization in green *Euglena*. **Plant Cell Physiolo.** 71: 177-184.
- Costerton, J.W., Cheng, K.J., Geesey, G.G., Ladd, T.I., Nickel, J.C., Dasgupta, M. and Marrie, T.J. 1987. Bacterial biofilms in nature and disease. **Annu. Rev. Microbiol.** 41: 435-464.
- Costerton, J.W., Irvin, R.T. and Cheng, K.J. 1981. The bacterial glycocalyx in nature and disease. **Annu. Rev. Microbiol.** 35: 299-324.
- Crescenzi, V. 1994. Polysaccharide science and technology: development and trends. **Trends Protein Sci.** 2: 104-109.

- de Caire, G.Z., de Cano, M.S., Mule, M.C.Z., de Halperin, D.R. and Galvagno, M. 1987. Action of cell-free extracts and extracellular products of *Nostoc muscorum* of growth of *Sclerotinia sclerotiorum*. **Phyton.** 47:43-46.
- De Philippis, R., Margheri, M.C., Materassi, R. and Vincenzini, M. 1998. Potential of unicellular cyanobacteria from saline environments as exopolysaccharide producers. **Appl. Environ. Microbiol.** 64: 1130-1132.
- De Philippis, R., Margheri, M.C., Pelosi, E. and Ventura, S. 1993. Exopolysaccharide production by a unicellular cyanobacterium isolated from a hypersaline habitat. **J. Appl. Phycol.** 5: 387-394.
- De Philippis, R., Margheri, M.C., Sili, C. and Vincenzini, M. 1995. Cyanobacteria: arpomising group of exocellular proteoglycan complexes produced by filamentous blue-green and unicellular green edaphic algae. **Carbohydr. Res.** 190: 235-248.
- De Philippis, R., Sili, C., Tassinato, G., Vincenzini, M. and Materassi, R. 1991. Effects of growth conditions on exopolysaccharide production by *Cyanospira capsulata*. **Biores. Technol.** 38: 101-104.
- Desikachary. 1959. **Cyanophyta.** New Delhi: Indian Council of Agricultural Research.
- Dodds, W.K., Gudder, D.A. and Mollenhauer, D. 1995. The ecology of *Nostoc*. **J. Phycol.** 31:2-18.
- Dubinsky, O., Lerental, Y.B., Christiaen, D., Glaser, R., Barak, Z. and Arad, S.M. 1988. Production and characterization of polysaccarides in the unicellular red alga *Thodella reticulata*. In: Algal biotechnology (Stadler, T., Mollion, J., Verdus, M.C., Karamanos, Y., Morvan, H. and Christiaen, D., Eds.). Elsevier, London. pp.451-461.
- Dubois, M., Gilles, K. A., Hamilton, J. K., Rebers, P. A. and Smith, F. 1956. Colorimetric method for determination of sugars and related substances. **Anal. Chem.** 28:350-356.
- Dudman, W.F. 1977. The role of surface polysaccharides in natural enviromnents. In: Surface carbohydrates of the prokaryotic cell (Sutherland, I.W., ED.). Academic Press, New York. pp. 357-414.
- Desikachary, T.V. 1959. **Cyanophyta.** New Delhi : Indian Council of Agricultural Research.
- Dunn, J.H. and Wolk, C.P. 1970. Composition fo the cellular envelopes of *Anabaena cylindrica*. **J. Bacteriol.** 130: 153-158.

- Evans, L.V., Callow, M.E., Percival, E. and Fareed, V. 1974. Studies on the synthesis and composition of extracellular mucilage in the unicellular red alga *Rhodella*. *J. Cell Sci.* 16: 1-21.
- Fay, P. 1973. The Heterocyst. 238-259. *in* Carr, N.G. and Whitton, B.A. **The Biology of Blue-Green Algae**. Berkeley : University California Press.
- _____ 1992. Oxygen relations of nitrogen fixation in cyanobacteria. *Microbiol. Rev.* 50(2) : 340-373.
- Fattom, A. and Shilo, M. 1984. Hydrophobicity as an adhesion mechanism of benthic cyanobacteria. *Appl. Environ. Microbiol.* 47: 135-143.
- _____ 1984. *Phormidium* J-1 bioflocculant : production and activity. *Arch. Microbiol.* 139: 421-426.
- Filali , M.R., Cormet, J.F., Fontaine, T., Fournet, B. and Dubertret, G. 1993. Production, isolation and preliminary characterization of the exopolysaccharide of the cyanobacterium *Spirulina platensis*. *Biotechnol. Lett.* 15: 567-572.
- Fischer, D., Schlosser, U.G. and Pohl, P. 1997. Exopolysaccharide production by cyanobacteria grown in closed photobioreactors and immobilized using white cotton towelling. *J. Appl. Phycol.* 9: 205-213.
- Flaibani, A., Olsen, Y. and Painnter, T.J. 1989. Polysaccharides in desert reclamation: composition of exacellular proteoglycan complexes produced by filamentous blue-green and unicellular green edaphic algae. *Carbohydr. Res.* 190: 235-248.
- Fogg, G.E. 1994. Growth and heterocyst production in *Anabaena cylindrica* Lemm. *New phyc. 43:* 164-175.
- Fogg, G.E., Steward, W.D.P., Fay, P. and Walsby, A.E. 1974. **The Blue-Green algae.** 2nd ed. London : Academic Press.
- Fritsch, F.E. 1945. **The Structure and Reproduction of the Algae Volume II.** The University Press: Cambridge.
- Gantar, M., Rowell, P., Kerby, N.W. and Sutherland, I.W. 1995. Role of extracellular polysaccharide in the colonization of wheat (*Triticum vulgare* L.) roots by N₂-fixing cyanobacteria. *Biol. Fertil. Soils.* 19: 41-48.
- Garcia-Pichel, F. and Castenholz, R.W. 1991. Characterization and biological implication of scytonemin, a cyanobacterial sheath pigment. *J. Phycol.* 27: 395-409.

1993. Occurrence of UV absorbing, Mycosporine-like compounds among cyanobacterial isolates and an estimate of their screening capacity. **Appl. And Env. Microbiol.** 59(1): 163-169.
- Glazer, A.N. 1987. Phycobilisomes : Assembly and Attachment. 69-94. *in* Fay, P. and van Baalen, C. **The Cyanobacteria.** Amsterdam : Elsevier/Science Publishers.
- Gloaguen, V., Morvan, H. and Hoffmann. L. 1995. Released and capsular polysaccharides of *Oscillatoriaceae* (Cyanophyceae, Cyanobacteria). **Alg. Studies.** 78: 53-69.
- Gudin, C. and Thepennier, C. 1986. Bioconversion of solar energy into organic chemicals by microalgae. **Adv. Biotechnol. Process.** 6:73-110.
- Harada, T. 1985. Special bacterial polysaccharide and polysaccharides. **Biochem. Soc. Symp.** 48:97-116.
- Harold, J.H. and Susanne, R.W. 1980. **Introduction and Guide to Marine Blue-Green Algae.** John Wiley & Sons: New York.
- Hassan, S.K. 1988. Carbohydrate chemistry. Academic Press. London. 256 p.
- Hasui, M., Matsuda, M., Okutani, K. and Shigeta, S. 1995. In vitro antiviral activities of sulfated polysaccharides from marine microalga (*Cochlodinium polykrikoides*) against human immunodeficiency virus and other enveloped viruses. **Int. J. Biol. Macromol.** 17: 293-297.
- Hill, D.R., Keenan, T.W., Helm, R.F., Potts, M., Crowe, L.M. and Crowe, J.H. 1997. Extracellular polysaccharide of *Nostoc commune* (Cyanobacteria) inhibits fusion to membrane vesicles during desiccation. **J. Appl. Phycol.** 9:237-248.
- Hill, D.R., Peat, A. and Potts, M. 1994. Biochemistry and structure of the glycan secreted by desiccation-tolerant *Nostoc commune* (Cyanobacteria). **Protoplasma.** 182: 126-148.
- Hoppe, H.A. 1979. Marine algae and their products and constituents on pharmacy. *in* Hoppe, H.A., Levring, T. and Tanaka, Y. (Eds.) **Marine Algae in Pharmaceutical Science.** Vol. 1. Walter de gruyter, Berlin, p. 25-119.
- Hori, K., Ishibashi, G. and Okita, T. 1994. Hypocholesterolemic effect of blue-green alga, Ishikurage (*Nostoc commune*) in rats fed atherogenic diet. **Plant Foods Hum. Nutr.** 45:63-70.
- Huang, A., Liu, Y., Paulsen, B.S. and Klaveness, D. 1998. Studies on polysaccharides from three edible species of *Nostoc* (cyanobacteria) with different colony morphologies:

- comparison of monosaccharide compositions and viscosities of polysaccharide from field colonies and suspension cultures. *J. Phycol.* 34:962-968.
- Itoh, H., Noda, H., Amano, Zhuaug, C., Mizuno, T. and Ito, H. 1993. Antitumor activity and immunological properties of marine algal polysaccharides, especially fucoidan, prepared from *Sargassum thunbergii* of Phaeophyceae. *Anticancer Res.* 13: 2045-2052.
- Kaplan, D., Christiaen, D. and Arad, S.M. 1987. Chelating properties of extracellular polysaccharides from *Chlorella* spp. *Appl. Environ. Microbiol.* 53: 2953-2956.
- Kaplan, D., Richmond, A.E., Dubinsky, Z. and Aaronson, S. 1986. Algal Nutrition. 147-198. *In* Richmond, A. **CRC Handbook of Microalgal Mass Culture.** CRC Press. Florida.
- Kumar, K.D. 1990. **Introductory Phycology.** New Delhi : Affiliated East-West Press Private Limited.
- Lama, L., Nicolaus, B., Calanfrelli, V., Manca, M.C., Romano, I. And Gambacorta, A. 1996. Effect of growth conditions on endo- and exopolymer biosynthesis in *Anabaena cylindrica* 10 C. *Phytochem.* 42: 655-659.
- Lazaroff, N. 1973. Photomorphogenesis and nostocacean development. *In* Carr, N.G. and Whitton, B.A. (Eds.) **The Biology of Blue-Green Algae.** Blackwell Scientific Publications, Oxford, p.279-319.
- Lem, N.W. and Glick, B.R. 1985. Biotechnological uses of cyanobacteria. *Biotech. Adv.* 3:195-208.
- Linton, J.D., Ash, S.G. and Huygrets, L. 1991. **Microbial polysaccharides.** *In:* Biomaterials (Byrom, D., Ed.). Stockton Press, New York. pp.215-216.
- Lund, H.C. and Lund, J.W.G. 1995. **Freshwater algae their microscopic world explored.** Biopress Limited. England, p.234-237.
- Lupi, F.M., Fermandes, H.M.L., Sa-Correia, I. And Novais, J.M. 1991. Temperature profiles of cellular growth and exopolysaccharide synthesis by *Botryococcus braunii* Kütz. UC58. *J. Appl. Phycol.* 3: 35-42.
- Marra, M., Palmer, A., Ballio, A., Segre, A. and Slodki, M.E. 1990. Structural characterization of the exocellular polysaccharide from *Cyanospira capsulata*. *Carbohydr. Res.* 197: 338-344.

- Matulewicz, C.M., Percival, E.E. and Weigel, H. 1984. Water-soluble polysaccharides of antarctic and cultured *Phormidium* species of Cyanophyceae. **Phytochemistry.** 23: 103-105.
- Mazor, G., Kidron, G.J., Vonshak, A. and Abeliovich, A. 1996. The role of cyanobacterial exopolysaccharides in structuring desert microbial crusts. **FEMS Microbiol. Ecol.** 21: 121-130.
- Mehta, V.B. and Vaidya, B.S. 1978. Cellular and extracellular polysaccharides of the blue-green alga *Nostoc*. **J. Exp. Bot.** 29: 1423-1430.
- Molnàr-Perl, I. and Horvàth, K. 1996. Simultaneous quantitation of Mono-, Di- and Trisaccharides as their TMS ether oxime derivatives by GC-MS. **Chromatographia.** 45: 1997
- Moore, B.G. and Tischer, R.G. 1964. Extracellular polysaccharides of algae: effects on life-support systems. **Science.** 145: 586-587.
- Morris, I. 1968. **An Introduction to the Algae.** London : Hutchison & Co (Publishers) LTD.
- _____. 1978. Nitrogen assimilation and protein synthesis. in Stewart, W.D.P. **Algal Physiology and Biochemistry.** Oxford : Blackwell Scientific.
- Morvai, M., Molnàr-Perl, I. and Knausz, D. 1991. Simultaneous gas-liquid chromatographic determination of sugars and organic acids as trimethylsilyl derivatives in vegetables and strawberries. **J. Chromatogr.** 552: 337-344.
- Morvan, H., Gloaguen, V., Vebret, L., Joset, F. and Hoffmann, L. 1997. Structure-function investigations on capsular polymers as a necessary step for new biotechnological applications: the case of the cyanobacterium *Mastigocladus laminosus*. **Plant Physiol. Biochem.** 35:671-683.
- Oquist, G. 1971. Changes in pigment composition and photosynthesis induce by iron-deficiency in the blue-green alga *Anacyclis nidulans*. **Phycol. Plant.** 25: 188.
- Otero, A. and Vincenzini, M. 2003. Extracellular polysaccharide synthesis by *Nostoc* strains as affected by N source and light intensity. **J. Biotechnol.** 102: 143-152.
- Painter, T.J. 1983. Algal polysaccharides. In: The polysaccharides (Aspinall, G.O.,Ed), Vol. 2 Academic Press New York. pp. 195-285.

- Panoff, J.M., Priem, B., Morvan, H. and Joset, F. 1988. Sulphated exopolysaccharides produced by two unicellular strains of cyanobacteria, *Synechocystis* PCC 6803 and 6714. **Arch. Microbiol.** 150: 558-563.
- Panoff, J.M. and Joset, F. 1989. Selection by anion-exchange chromatography of exopolysaccharide mutants of the cyanobacterium *Synechocystis* strain PCC 6803. **Appl. Environ. Microbiol.** 55: 1452-1456.
- Parker, D.L., Schram, B.R., Plude, J.L. and Moore, R.E. 1996. Effect of metal cations on the viscosity of a pectin-like capsular polysaccharide from the cyanobacterium *Microcystis flos-aquae* C3-40. **Appl. Environ. Microbiol.** 62: 1208-1213.
- Philips, E.J., Zeman, C. and Hansen, p. 1989. Growth, Photosynthesis, nitrogen fixation and carbohydrate production by a unicellular cyanobacterium, *Cynechococcus* sp. (Cyanophyta). **J. Appl. Phycol.** 1: 137-145.
- Plude, J.L., Parker, D.L., Schommer, O.J., Timmerman, R.J., Hagstrom, S.A., Joers, J.M. and Hnasko, R. 1991. Chemical characterization of polysaccharide from the slime layer of the cyanobacterium *Microcystis flos-aquae* C3-40. **Appl. Environ. Microbiol.** 57: 1696-1700.
- Potts, M. 1994. Desiccation tolerance of prokaryotes. **Microbiol. Rev.** 58:755-805.
- Prieto, B., Pardo, M.A., Garbisu, C., Llama, M.J. and Serra, J.L. 1997. Phosphate uptake by phosphorus-starved cells of the cyanobacterium *Phormidium larminosum*. **World J. Microbiol. Biotechnol.** 13: 699-705.
- Prosperri, C.H. 1994. A cyanophyte capable of fixing nitrogen under high levels of oxygen. **J. Phycol.** 30: 222-224.
- Rai, A.N., Rao, V.V. and Singh, H.N. 1985. The biology fo cyanobacterial (blue green-algae) akinetes (spores). **J. plant Sci.** 1: 1-20.
- Ramus, J. 1972. The production of extracellular polysaccharide by the unicellular red alga *Porphyridium aerugineum*. **J. Phycol.** 8: 97-111.
- Ramus, J. and Groves, S. 1972. Incorporation of sulfate into the capsular polysaccharide of the red alga *Porphyridium*. **J. Cell Biol.** 54: 399-407.
- Ramus, J. and Jone, M.C. (eds.). 1988. Proceedings of the international workshop on polysaccharides from microalgae; **New Agroindustry**. Duke University, North Carolina, USA, 28 October-1 November.

- Ramus, J. and Robins, D. 1975. The correlation of Golgi activity and polysaccharide secretion in *Porphyridium*. **J. Phycol.** 11: 70-74.
- Reddy, K.J., Soper, B.W., Tang, J. and Bradley, R.L. 1996. Phenotypic variation in exopolysaccharide production in the marine, aerobic nitrogen-fixing unicellular cyanobacterium *Cyanothece* sp. **World J. Microbiol. Biotechnol.** 12: 311-318.
- Rehm, B.H. and Valla, S. 1997. Bacterial alginates: Biosynthesis and applications. **Appl. Microbiol. Biotechnol.** 48: 281-288.
- Richmond, A. 1986. Cell response to environmental factors. 69-115. In Richmond, A. CRC handbook of Microalgal Mass Culture. CRC Press: Florida.
- Riou, D., Collicec-Jouault, S., Pinczon du Sel, D., Bosch, S., Siabvoshian, S., Le Bert, V., Tomasoni, C., Sinquin, C., Durand, P. and Roussakis, C. 1996. Antitumor and antiproliferative effects of a fucan extracted from *Ascophyllum nodosum* against a non-small-cell bronchopulmonary carcinomale. **Anticancer Res.** 16: 1213-1218.
- Roberts, IS. 1995. Bacterial polysaccharides in sickness and in health. **Microbiology.** 141: 2023-2031.
- Robins, R.J., Hall, D.O., Shi, D.J., Turner, R.J. and Rhodes, M.J.C. 1986. Mucilage acts to adhere cyanobacteria and cultured plant cells to biological and inert surfaces. **FEMS Microbiol. Lett.** 34: 155-160.
- Sangar, V.K. and Dugan, P.R. 1972. Polysaccharide produced by *Anacystis nidulans*: its ecological implication. **Appl. Microbiol.** 24: 732-734.
- Sato, N. and Murata, N. 1980. Temperature shift-induce responses in lipids in the blue-green alga, *Anabaena variabilis*. **Biochem Biophys Acta.** 619: 353.
- Shepherd, R., Rockey, J., Sutherland, I.W. and Roller, S. 1995. Novel bioemulsifiers from microorganisms for use in foods. **J. Biotechnol.** 40: 207-217.
- Slodki, M.E. 1987. New bacterial polysaccharides. In Industrial polysaccharides, eds. S.S. Stivala, V. Crescenzi & I.C.M. Dea. Gordon and Breach Science Publishers, New York, pp. 3-14.
- Smith, G.M. 1951. **Manual of Phycology (An Introduction to the Algae and their Biology).** The Ronald Press Company: New York.

- Sokawa, Y. and Hase, E. 1968. Suppressive effect of light on the formation of DNA and on the increase of deoxythymidine monophosphate kinase in chlorella protothecoides. *J. Plant Cell Physiol.* 9: 461.
- Stainer, R.Y. and Bazize, G. 1971. Purification and properties of unicellular blue-green algae (order Chlorococcales). *J. Bact. Review.* 35: 171-205.
- Stewart, W. 1974. *Algal Physiology and Biochemistry*. Berkeley : University California Press.
- Sudo, H., Grant Burgess, K., Takemasa, H., Nakamura, N. and Matsunaga, T. 1995. Sulfated exopolysaccharide production by the halophilic cyanobacterium *Aphanocapsa halophytica*. *Curr. Microbiol.* 30:219-222.
- Sutherland, I.W. 1985. Biosynthesis and composition of gram-negative bacterial extracellular and wall polysaccharide. *Ann. Rev. Microbiol.* 39:243-270.
- _____. 1990. *Biotechnology of microbial polysaccharides*. Cambridge University Press. Cambridge.
- Sweely, C.C., Bentley, R., Markita, M. and Wells, W.W. 1963. Gas-liquid chromatography of trimethylsilyl derivative of sugars and related substance. *J. Am. Chem.* 85: 2495-2498.
- Takenaka, H., Sumiya, T. and Ito, H. 1997. Effects of hot water extract prepared from *Nostoc flagelliforme* on macrophage activities in tumor-bearing mice. *Med. Biol.* 135:231-234. (In Japanese)
- Talling, J.F. 1962. *Freshwater Algae*. In Lewin, A. *Physiology and Biochemistry of Algae*. Academic Press: New York.
- Tease, B., Jurgens, U.J., Golecki, J.R., Heineich, U.R., Rippka, R. and Weckesser, J. 1991. Fine-structural and chemical analyses on inner and outer sheath of the cyanobacterium *Gloeothecce* sp. PCC 6909. *Antonie van Leeuwenhoek.* 59:27-34.
- Thepenier, C., Chaumont, D. and Gudin, C. 1988. **Mass culture of *Porphyridium cruentum*: a multiproduct strategy for the biomass valorization.** In: *Algal biotechnology* (Stadler, T., Mollion, J., Verdus, M.C., Karamanos, Y., Morvan, H. and Christiaen, D., Eds.). Elsevier, London. pp. 413-420.
- Tischer, R.G. and Davis, E.B. 1971. The effect of various nitrogen sources upon the production of exocellular polysaccharide by the blue-green alga *Anabaena flos-aquae* A-37. *J. Exp. Bot.* 22: 546-551.
- Trainor, F.R. 1978. *Introductory Phycology*. John Wiley & Sons: New York.

- Tseng, C.T. and Zhao, Y. 1994. Extraction, purification and identification of polysaccharides of *Spirulina (Arthrospira) platensis* (Cyanophyceae). *Alg. Studies.* 75: 303-312.
- Van Baalen, C. and O' Donnell, R. 1978. Isolation of a nickel-dependent blue-green alga. *J. Gen. Microbiol.* 105: 351.
- Venkataraman, G.S. 1957. A note on the occurrence of three-pored heterocyst in *Mastigocladus laminosus*. *Current Science.* 26: 254.
- Vincenzini, M., De Philippis, R., Sili, C. and Materassi, R. 1990. Studies on exopolysaccharide release by diazotrophic batch cultures of *Cyanospira capsulata*. *Appl. Microbiol. Biotechnol.* 34: 392-396.
-
1990. Stability of molecular and rheological properties of the exopolysaccharide produced by *Cyanospira capsulata* cultivated under different growth conditions. *J. Appl. Phyco.* 5:539-541.
- Vonshak, A. 1986. Laboratory techniques for the cultivation of microalgae, 117-145. in Richmond, A. **CRC Handbook of Microalgal Mass Culture.** Florida : CRC Press.
- Vonshak, A., Cohen, Z. and Richmond, A. 1985. The feasibility of mass cultivation of *Porphiridium*. *Biomass.* 8: 13-25.
- Wang, W.S. and Tischer, R.G. 1973. Study of the extracellular polysaccharides produced by a blue-green alga, *Anabaena flos-aquae* A-37. *Arch. Mikrobiol.* 91: 77-81.
- Watt, W.D. 1969. Extracellular release of organic matter from two fresh water diatoms. *Ann. Botani.* 33: 427-437.
- Whitfield, C. 1988. Bacterial extracellular polysaccharides. *Can. J. Microbiol.* 34: 415-420.
- Witvrouw, M. ans De Clercq, E. 1997. Sulfated polysaccharides extracted from sea algae as potential antiviral drugs. *Gen. Pharmacol.* 29: 497-511.
- Zevenhuizen, L.P.T.M. 1987. Production of exopolysaccharides by fast-growing rhizobia and agrobacteria. in **Industrial polysaccharide**, eds. S.A. Stivala, V. Crescenzi & I.C.M. Dea. Gordon and Breach Science Publishers, New York, pp. 45-68.

ภาคผนวก ก
อาหารเลี้ยงเชื้อ

1. สูตรอาหาร BGA medium (Antarikanonda, 1980) สำหรับเลี้ยงสาหร่ายสีเขียวแกมน้ำเงิน มีส่วนประกอบดังนี้

NaCl	0.070	กรัม
MgSO ₄ ·7H ₂ O	0.380	กรัม
CaCl ₂	0.080	กรัม
K ₂ HPO ₄	0.600	กรัม
Fe ₂ (SO ₄) ₃ ·6H ₂ O	0.010	กรัม
Titriplex III	0.027	กรัม
H ₃ BO ₃	0.003	กรัม
MnSO ₄ ·4H ₂ O	0.002	กรัม
Na ₂ MoO ₄ ·2H ₂ O	0.008	กรัม
ZnSO ₄ ·7H ₂ O	0.0003	กรัม
CuSO ₄ ·5H ₂ O	0.00008	กรัม
CoCl ₂	0.00002	กรัม
Deionized water	1000	มิลลิลิตร

พีเอช 7.5

ละลายส่วนประกอบข้างต้น ผสมกันน้ำกลั่น แล้วนำไปปั่น เชือดวยหม้อนึ่งความดันไอ 15 ปอนด์ต่อตารางนิว เป็นเวลา 15 นาที

หมายเหตุ สูตรอาหารแข็ง BGA เตรียมโดยการเติมผงวุ้น 15 กรัมต่อลิตร

สูตรอาหารแข็ง BGA+N เตรียมโดยการเติม NaNO₃ 1.5 กรัมต่อลิตร

2. สูตรอาหาร BG-11 Medium (Stainer และคณะ, 1971) สำหรับเลี้ยงสาหร่ายสีเขียวแกมน้ำเงิน มีส่วนประกอบดังนี้

NaNO ₃	1.500	กรัม
K ₂ HPO ₄ · 3H ₂ O	0.040	กรัม
MgSO ₄ · 7H ₂ O	0.075	กรัม
CaCl ₂ · 2H ₂ O	0.036	กรัม
Citric acid	0.006	กรัม
Ferric ammonium citrate	0.006	กรัม
Ethylenediaminetetraacetic acid (EDTA), disodium magnesium salt	0.001	กรัม
Na ₂ CO ₃	0.020	กรัม
Trace metal mix A ₅ (see below)	1.000	กรัม
Deionized water	1000	มิลลิลิตร
Trace metal mix A ₅		
H ₃ BO ₃	2.860	กรัมต่อลิตร
MnCl ₂ · 4H ₂ O	1.810	กรัมต่อลิตร
ZnSO ₄ · 7H ₂ O	0.222	กรัมต่อลิตร
Na ₂ MoO ₄ · 2H ₂ O	0.390	กรัมต่อลิตร
CuSO ₄ · 5H ₂ O	0.079	กรัมต่อลิตร
Co(NO ₃) ₂ · 6H ₂ O	0.049	กรัมต่อลิตร
		พีเอช 7.4

ละลายส่วนประกอบทั้งต้น ผสมกันน้ำกลิ้น แล้วนำไปผ่าเรือด้วยหม้อนึ่งความดันไอน์ 15 ปอนด์ต่อตารางนิว เป็นเวลา 15 นาที

หมายเหตุ สูตรอาหารเรื่อง BG-11 เตรียมโดยการเติมพงวุ้น 15 กรัมต่อลิตร

สูตรอาหาร BG-11-N เตรียมโดยไม่ใส่ NaNO₃

ภาคผนวก ข

การวิเคราะห์

1. การวิเคราะห์น้ำตาลทั้งหมดโดยวิธี Phenol-Sulfuric acid (Dubois และคณะ, 1956)

การเตรียมสารละลายนีโนล 5%

นีโนล 5 กรัม ใส่ในบิกเกอร์ เติมน้ำกลัน 95 กรัม ใช้เท่งแก้วคนให้ละลาย
วิธีวิเคราะห์

1. เตรียมสารละลายน้ำตาลประมาณ 10 ถึง 70 ไมโครกรัมต่อ มิลลิลิตร
2. ปีเปตสารละลายน้ำตาล 1 มิลลิลิตร ใส่ในหลอดทดลอง แล้วเติมสารละลายนีโนล 5% 1 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากัน
3. เติมกรดซัลฟูริกเข้มข้น 5 มิลลิลิตร โดยปล่อยให้กรดซัลฟูริกไหลลงบนผิวของสาร ละลายนในหลอดทดลองโดยตรงเพื่อให้มีการผสมที่ดีและรวดเร็ว อย่างปล่อยให้กรดซัลฟูริกไหลลงตามข้างหลอด ให้ระวังสารละลายนในหลอดร้อน ห้ามเขย่าหลอด
4. ตั้งหลอดทึบไว้ 10 นาที และเขย่าให้เข้ากัน
5. นำหลอดวัดการดูดกลืนแสงที่ความยาวช่วงคลื่น 490 นาโนเมตร สำหรับการวิเคราะห์ น้ำตาล hexose และ 480 นาโนเมตร

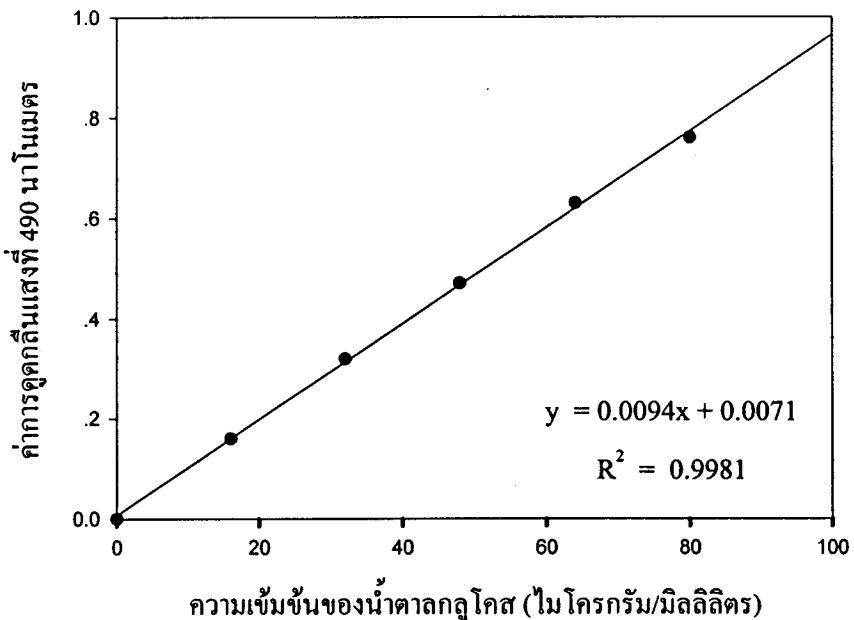
สำหรับ blank ให้เตรียมโดยใช้น้ำกลันแทนสารละลายน้ำตาล

สำหรับตัวอย่างเมื่อวัดค่าการดูดกลืนแสง ให้นำมาเทียบกับกราฟมาตรฐานตาม ชนิดของน้ำตาลที่ต้องการจะวิเคราะห์ในตัวอย่าง

การหาสมการของกราฟมาตรฐาน

1. เตรียมสารละลายน้ำตาลมาตรฐาน stock solution โดยละลายน้ำตาล 0.04 กรัม ในน้ำดี ปริมาณ 100 มิลลิลิตร แล้วเติมน้ำกลันจนถึงปริมาตร สารละลายน้ำตาลที่ได้นี้จะมีความเข้มข้น 400 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร
2. เจือจาง stock solution ของสารละลายน้ำตาล ด้วยน้ำกลันให้ได้ความเข้มข้นของน้ำตาล 0 16 32 48 64 และ 80 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร
3. ทำต่อไปเช่นเดียวกับการวิเคราะห์ตัวอย่าง
4. นำค่า absorbance ที่วัดได้กับค่าความเข้มข้นของน้ำตาลมาคำนวณหาสมการของกราฟ มาตรฐาน โดยวิธี linear regression

5. แทนค่า absorbance ของตัวอย่าง ในสมการของกราฟมาตรฐานจะได้ความเข้มข้นของน้ำตาล



ภาพภาคผนวก ข 1 แสดงกราฟมาตรฐานของน้ำตาลกลูโคส

3. การคำนวณปริมาณน้ำตาล

คำนวณโดยใช้วิธีสารมาตรฐานภายใน (internal standard)

$$\text{การหา } m\text{-factor} = (A_{in}/A_a) \times (W_a/W_{in})$$

เมื่อ A_a และ A_{in} เป็นพื้นที่ได้กราฟของสารตัวอย่างมาตรฐานและสารมาตรฐานภายใน ตามลำดับ
 W_a และ W_{in} เป็นน้ำหนักของสารตัวอย่างและสารละลายน้ำมาตรฐานภายใน ตามลำดับ

$$\% \text{ น้ำตาลตัวอย่าง} = (A_u/A_{in}) \times (W_{in}/W_u) \times (100/m\text{-factor})$$

เมื่อ A_u เป็นพื้นที่ได้กราฟของสารที่จะวิเคราะห์

W_u เป็นน้ำหนักของสารที่จะวิเคราะห์

$$\text{โ Malone ของน้ำตาลตัวอย่าง} = \frac{\% \text{ น้ำตาลตัวอย่าง}}{100} \times \frac{\text{น้ำหนักของน้ำตาลตัวอย่าง}}{\text{มวล Malone ของน้ำตาลตัวอย่าง}}$$

$$\text{อัตราส่วนโมลาร์ (molar ratio)} = \frac{\text{โ Malone ของน้ำตาลตัวอย่าง}}{\text{โ Malone ของน้ำตาลที่ต้องการเบรเยนเทียบ}}$$

ตัวอย่างการคำนวณ น้ำตาลฟูโคส จากสาหร่ายกึ่งจากธรรมชาติ สกัดด้วยน้ำร้อน ครั้งที่ 1

พื้นที่ได้กราฟของน้ำตาลฟูโคสมารฐาน เท่ากับ 191561543

พื้นที่ได้กราฟของแม่นนิทอลมาตรฐาน เท่ากับ 14586723

พื้นที่ได้กราฟของแม่นนิทอลในตัวอย่าง เท่ากับ 14589052

พื้นที่ได้กราฟของน้ำตาลฟูโคส เท่ากับ 5924815

น้ำหนักของน้ำตาลฟูโคส เท่ากับ 100 ไมโครกรัม

น้ำหนักของแม่นนิทอล เท่ากับ 300 ไมโครกรัม

น้ำหนักของสารตัวอย่าง เท่ากับ 5 มิลลิกรัม

มวล Malone ของน้ำตาลฟูโคส เท่ากับ 164.16 กรัมต่อมอล

$$\text{m-factor} = (191561543/100) \times (14586723/300) \\ = 39.4$$

$$\% \text{ นำตาลฟูโคส} = (5924815 \times 300 \times 100) / (14589052 \times 5000 \times 39.4) \\ = 0.08 \text{ (โดยนำหนัก)}$$

$$\text{โมลของนำตาลฟูโคส} = (0.08 \times 0.005) / (100 \times 164.16) \\ = 2.37 \times 10^{-8}$$

$$\text{อัตราส่วนโนมาร์} = 2.37 \times 10^{-8} / 2.32 \times 10^{-9} \\ = 8.12$$

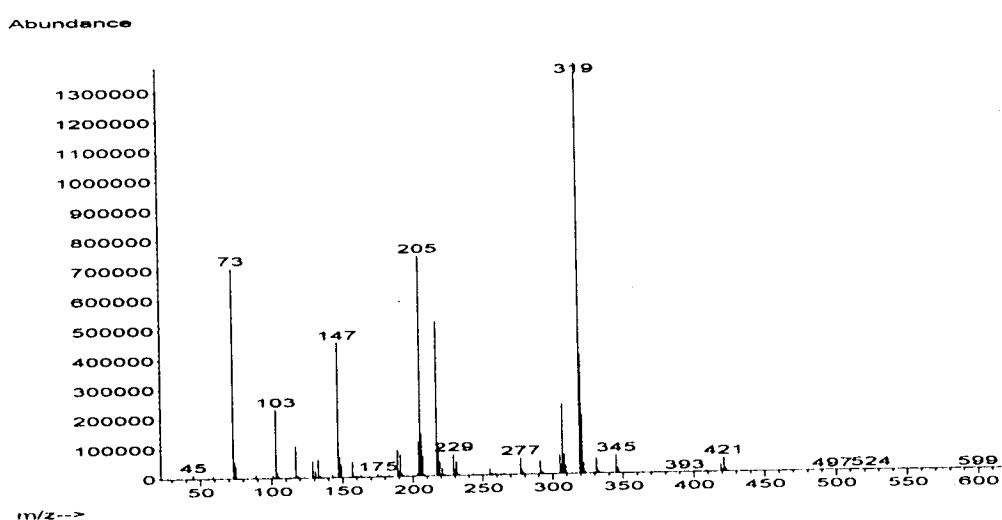
หมายเหตุ การเทียบอัตราส่วนโนมาร์ของสารตัวอย่าง เทียบกับแม่นโนส จากสาหร่ายเก็บจากธรรมชาติ สกัดด้วยน้ำร้อน สูตรที่ 1 ครั้งที่ 1 มีโมล เท่ากับ 2.37×10^{-9} ตามการคำนวณดังที่กล่าวมาแล้ว

ภาคผนวก ค

ข้อมูล

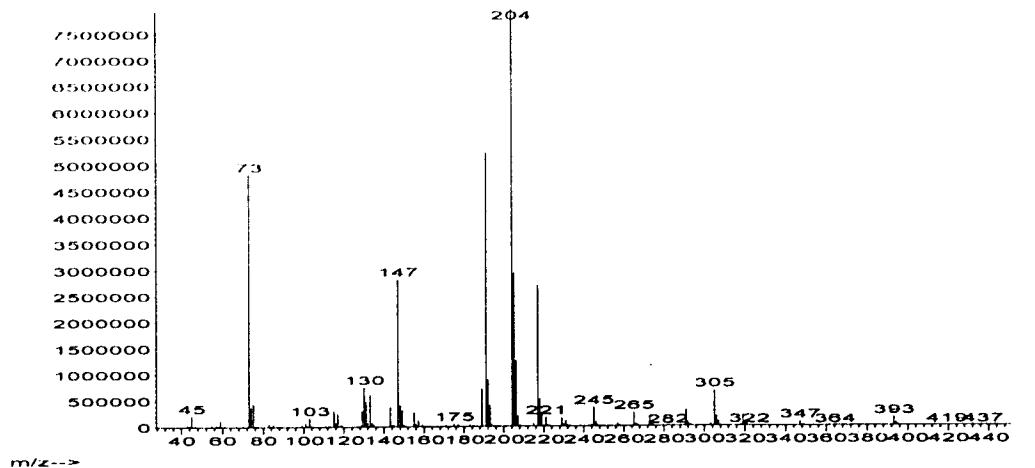
ตารางภาคผนวก ค 1 ค่า Retention time ของน้ำตาลมาตรฐานวิเคราะห์ด้วยเทคนิค
แก๊สโคลม่าโทรกราฟี

น้ำตาลมาตรฐาน	ค่า Retention time (นาที)
ฟูโคส	4.33
ไซโลส	4.73
ไรโนส	5.28
แมนโนส	5.67, 7.37
ฟรุกโตส	5.91, 7.54
กาแลคโตส	6.50
กลูโคส	6.97
แมนนิทอล	7.23
กรดกาแลคทิวโรนิก	9.50
กรดกลูคิวโรนิก	10.50
อะราบิโนส	4.96, 5.09
แรมนโนส	5.82, 6.01

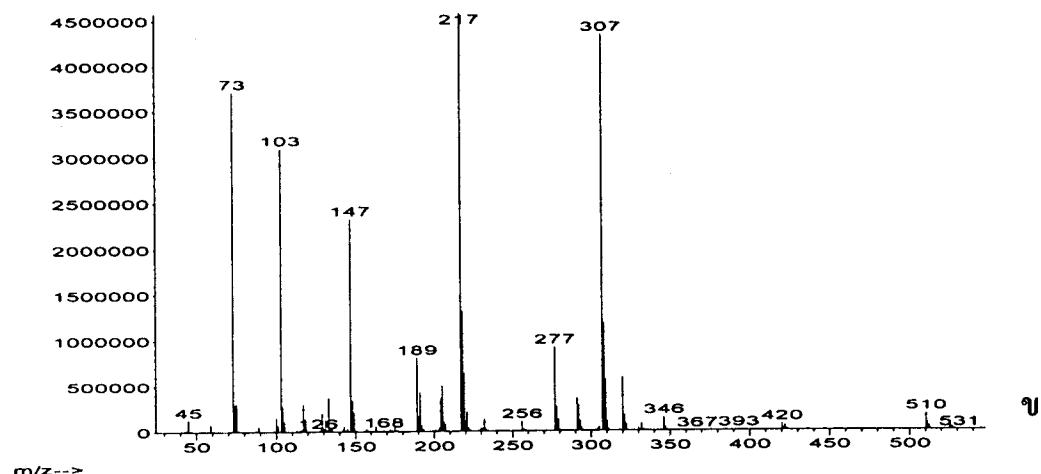


ภาคผนวก ค 1 สเปกตั้มของแมนนิทอล เป็นสารมาตรฐานภายในของการวิเคราะห์ด้วยแก๊ส
โคลม่าโทรกราฟี

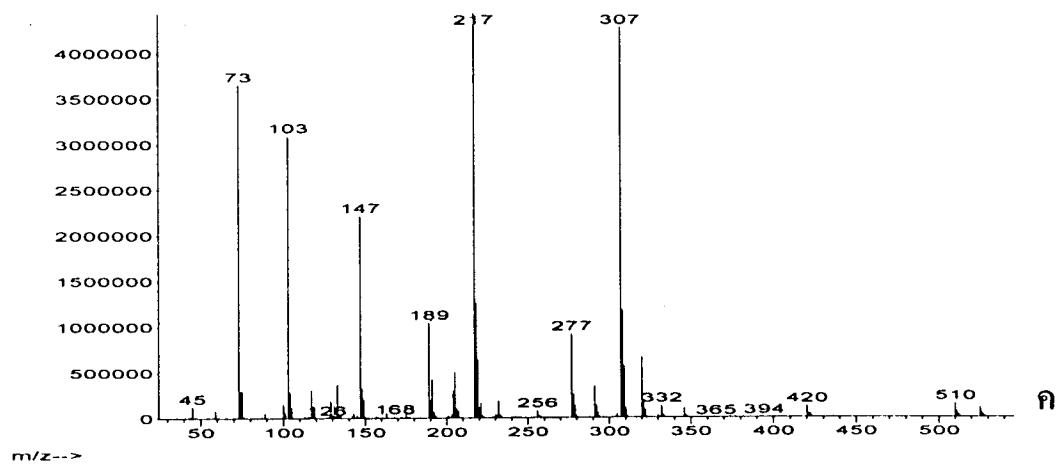
Abundance



Abundance

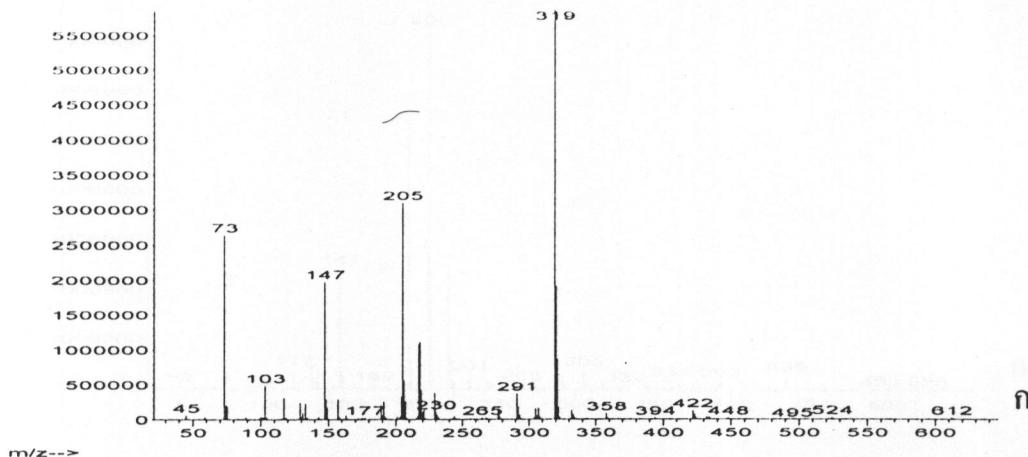


Abundance

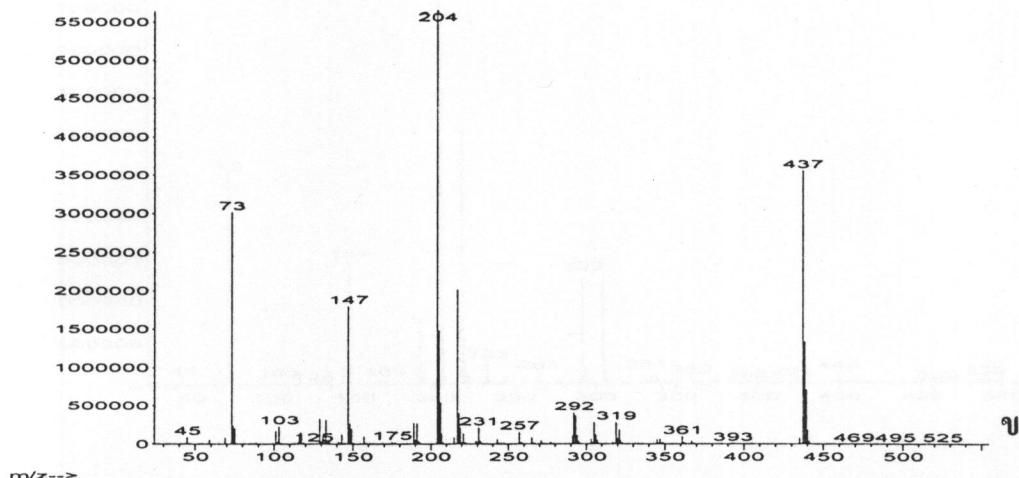


ภาพภาคผนวก ค2 สเปกตรัมขององค์ประกอบน้ำตาลฟูโคส (ก.) ไซโลส (ข.) ไรโนส (ค.)
จากการวิเคราะห์ด้วยแก๊สโกรามาโทรกราฟี

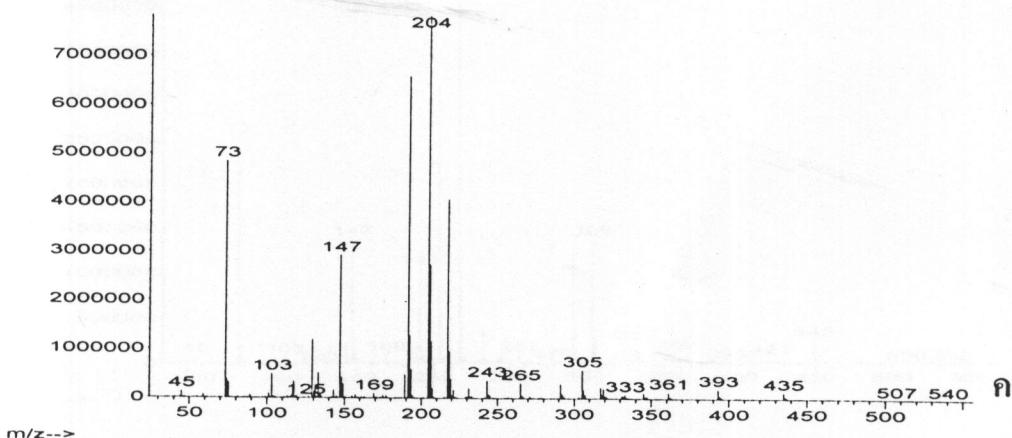
Abundance



Abundance

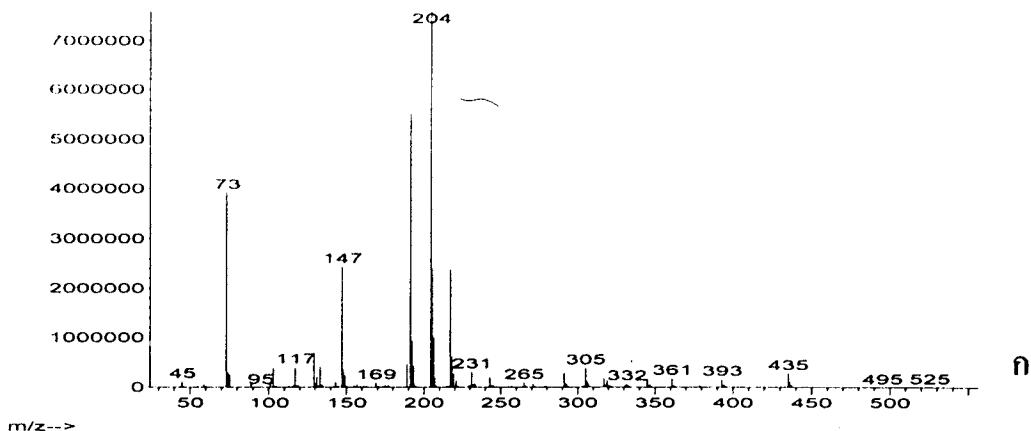


Abundance

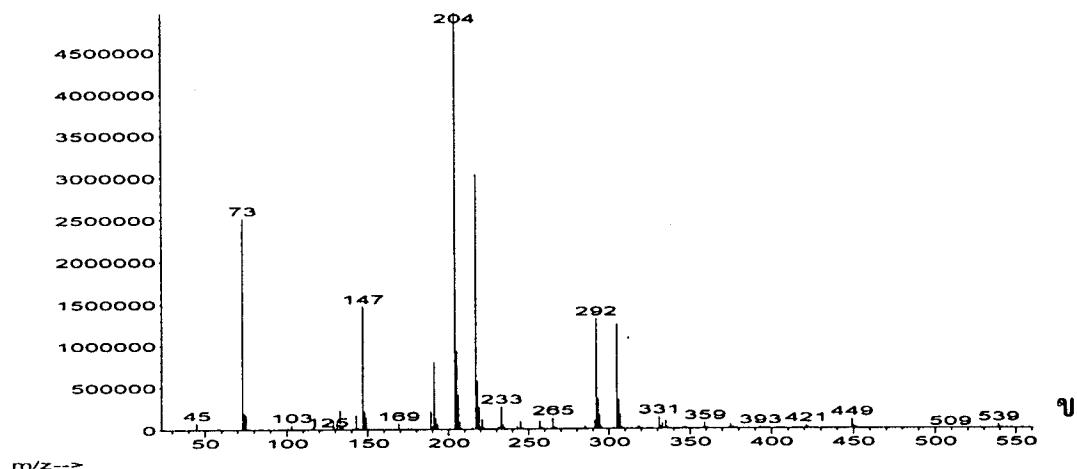


ภาพภาคผนวก ๓ สเปกตรัมขององค์ประกอบน้ำตาลmannitol (ก.) พรุกโตส (ข.)
galactose (ก.) จากการวิเคราะห์ด้วยแก๊สโคลามาโทรกราฟี

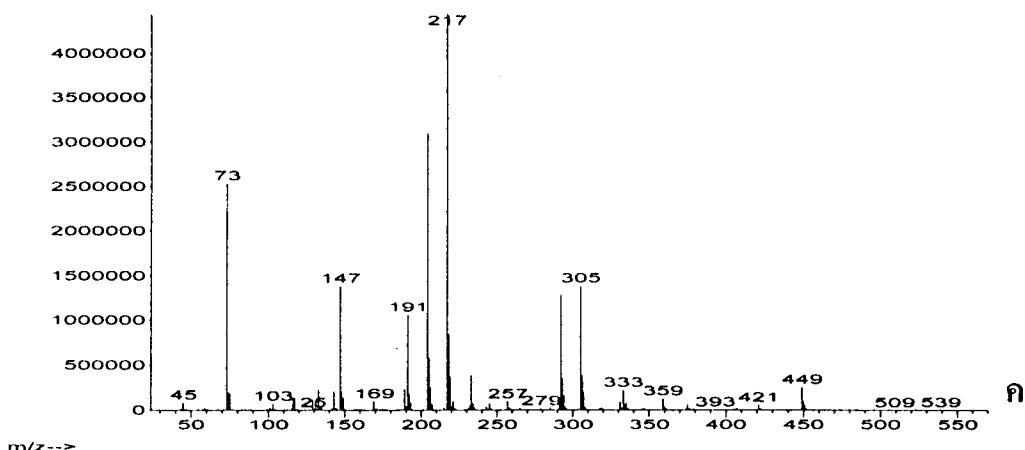
Abundance



Abundance

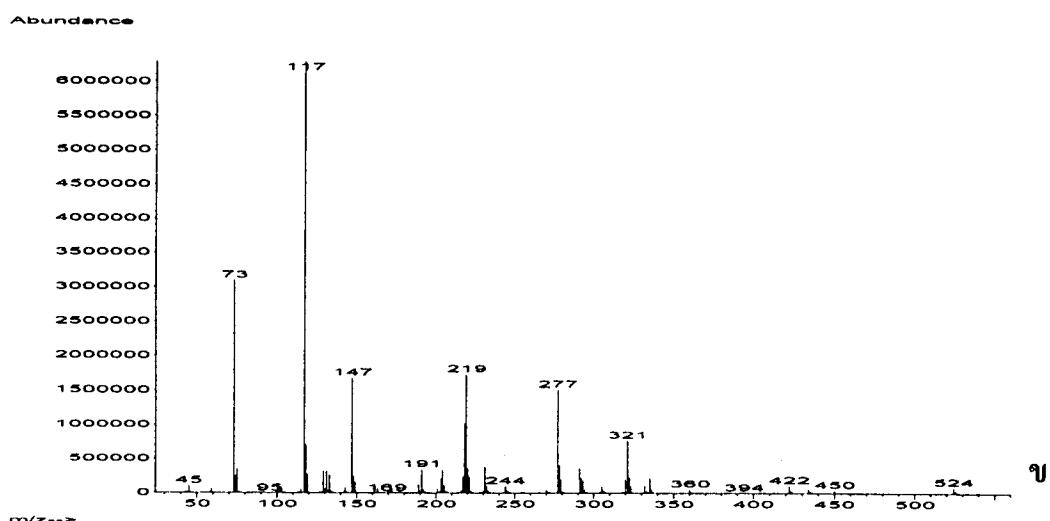
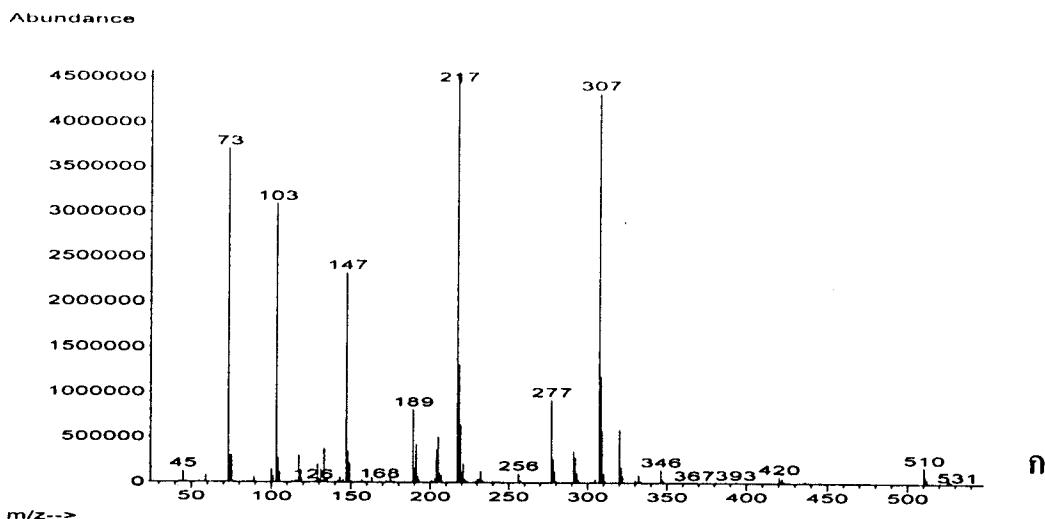


Abundance



ภาพภาคผนวก ค4 สเปกตรัมขององค์ประกอบน้ำตาลกลูโคส (ก.) กรดกลูติโวนิก (ข.)

กรดกลูติโวนิก (ค.) จากการวิเคราะห์ด้วยแก๊ส โคมากอกราฟ



ภาพภาคผนวก ค 5 สเปกตรัมขององค์ประกอบนำตัวละราบโนส (ก.) แรมโนส (ข.)
จากการวิเคราะห์ด้วยแก๊สโคมากอฟกราฟี

ประวัติผู้เขียน

นางสาวนารินทร์ จันทร์สว่าง เกิดเมื่อวันที่ 29 มีนาคม 2522 ที่จังหวัดฉะเชิงเทรา สำเร็จการศึกษาวิทยาศาสตรบัณฑิต (ชีวเคมี) จากมหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ ปีการศึกษา 2544

ได้รับทุนการศึกษาจากโครงการพัฒนาองค์ความรู้และศึกษาโดยน้ำยาการจัดการทรัพยากรชีวภาพในประเทศไทย ซึ่งร่วมขัดตัวโดยสำนักงานกองทุนสนับสนุนการวิจัย และศูนย์พันธุ์วิศวกรรมและเทคโนโลยีชีวภาพแห่งชาติ รหัสโครงการ BRT T_646002 ในการทำวิทยานิพนธ์ระดับปริญญาโทที่คณะวิทยาศาสตร์ สาขatech โนโลยีชีวภาพ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง เป็นระยะเวลา 2 ปี

ปี 2546 จัดโปสเตอร์เสนอผลงานวิทยานิพนธ์ เรื่อง องค์ประกอบของน้ำตาลพอลิแซ็กค่าไครค์ที่ผลิตโดยสาหร่ายเห็ดลาม (*Nostoc commune, Cyanophyta*) ในงาน การประชุมวิชาการประจำปีโครงการ BRT ครั้งที่ 7 เมื่อวันที่ 12-16 ตุลาคม ที่จังหวัดเชียงใหม่