

สำนักหอสมุดกลาง พระจอมเกล้าลาดกระบัง

การพัฒนาผลิตภัณฑ์อาหารมังสวิรัตินิเวศน์ใหม่โดยใช้เชื้อ *Monascus purpureus* TISTR 3090  
หมักร่วมกับวุ้นน้ำมะพร้าวและนำผลิตภัณฑ์ที่ได้ทดแทนไนโตรเจนในผลิตภัณฑ์กุนเชียง



RCH  
TP  
248.65  
C45  
Q16A ก

เลขหมู่.....  
เลขทะเบียน.....  
วัน,เดือน,ปี.....

ภาควิชาชีววิทยาประยุกต์ คณะวิทยาศาสตร์  
สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง

งบประมาณประจำปีงบประมาณ 2549

11769459

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งหากมีการนำไปใช้



Research Project           New Vegetarian Foodstuff Development Products Fermentation of *Monascus purpureus* TISTR 3090 on Bacterial Celulose – Nata and As an Alternative to Nitrite in chiness Sausage

Researcher                   Assoc. Prof. Duangjai Ochaikul  
Asst. Prof. Linchong Suklumpoo

### ABSTRACT

Bacterial cellulose was produced by *Acetobacter xylinum* TISTR 967 . It was fermented with *Monascus purpureus* TISTR 3090 in culture medium on rotary shaker at 150 rpm at 30 °c for 12 days. Sucrose concentration of 5 % (50 g/l), ammonium nitrate concentration of 1.5 %, initial pH at 5.5 and temperature 30 °c gave the most appealing and bright red color. The color stability was carried out using a medium compose of 5 % sucrose, 1.5 % ammonium nitrate and initial pH at 5.5 for fermentation at 30 °c for 12 days. Products showed good resistance to washing, heat, freezing, acidification and irradiation.

The substitution of product from *Monascus purpureus* TISTR 3090 – nata complex as an alternative to nitrite in Chinese sausage. Amount of product from *Monasscus purpureus* TISTR 3090 – nata complex as an alternative to nitrite; 0.50%, 1.00%, 1.50%, 2.00% of meat weight were assessed by sensory panels and compared with nitrite used control products. The results found Chinese sausage with 0.50% product from *Monascus purpureus* TISTR 3090 – nata complex obtained the highest acceptability score in all characteristics. There are no significant difference in order and taste from control sample ( $P \leq 0.05$ ). For color measuring, it is revealed that control sample had the highest L\* value whereas the higher content of product from *Monascus purpureus* TISTR 3090 – nata complex resulted in decreasing L\* value and increasing a\* value. For study on products shelflife, it was found that Chinese sausage with 0.50% product from *Monascus purpureus* TISTR 3090 – nata complex had more decreasing number of anaerobic bacteria than control sample. For study on color stability during storage, it was found that control sample and sample with 0.50% product from *Monascus purpureus* TISTR 3090 – nata complex had similar stability trend when stored in vacuum polypropyrene bags and kept at room temperature.

## กิตติกรรมประกาศ

งานวิจัยนี้ได้รับทุนสนับสนุนจากเงินงบประมาณประจำปี 2549 ซึ่งสำเร็จได้ด้วยความร่วมมือของนักศึกษาทั้งปริญญาตรี และปริญญาโท ของภาควิชาชีววิทยาประยุกต์ คณะวิทยาศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง และขอขอบคุณเจ้าหน้าที่ภาควิชาชีววิทยาประยุกต์ทุกท่านที่ได้เอื้อเฟื้ออุปกรณ์และสารเคมีบางส่วนมาใช้ในการทดลอง

รองศาสตราจารย์ดวงใจ โอชัยกุล  
หัวหน้าโครงการวิจัย



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อ.....	I
Abstract.....	II
กิตติกรรมประกาศ.....	III
สารบัญ.....	IV
สารบัญตาราง.....	VIII
สารบัญภาพ.....	X
บทที่ 1 บทนำ.....	1
1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา.....	1
1.2 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย.....	2
1.3 ขอบเขตของงานวิจัย.....	3
1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ.....	3
บทที่ 2 ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง.....	4
บทที่ 3 วิธีการทดลอง.....	34
บทที่ 4 ผลการทดลอง.....	41
บทที่ 5 สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง.....	66
เอกสารอ้างอิง.....	67

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

# บทที่ 1

## บทนำ

### 1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา

ความนิยมบริโภคอาหารมังสวิรัตินั้นมีมากขึ้น เป็นเพราะมีการตื่นตัวทางสุขภาพ โดยพยายามเลือกสรรอาหารที่ให้ประโยชน์ต่อร่างกายเป็นหลัก เนื้อสัตว์และผลิตภัณฑ์จากสัตว์ไม่ใช่อาหารธรรมชาติที่เหมาะสมกับสรีระของมนุษย์อย่างแท้จริง เนื้อสัตว์ที่กินเข้าไปจะถูกย่อยไม่หมดร่างกายนำไปใช้ได้เพียงร้อยละ 67 เท่านั้น อีกร้อยละ 33 ตกค้างอยู่ในลำไส้ ซึ่งจะถูกแบคทีเรียย่อยกลายเป็นสารพิษอินโดล หรือโพแตสเซียมอินคอกซิลซัลเฟตอันอาจนำไปสู่การเกิดโรคมะเร็งได้ มีผลการศึกษาทางระบาดวิทยาที่ชี้ให้เห็นถึงการบริโภคอาหารมังสวิรัตีก่อให้เกิดผลดีต่อสุขภาพ เช่นคลอเลสเทอรอลในเลือดต่ำลง ลดอุบัติการณ์ของโรคบางชนิด เช่น โรคหัวใจ โรคมะเร็ง ภาวะความดันโลหิตสูง เป็นต้น ดังนั้นประชาชนที่ให้ความสำคัญต่อสุขภาพ จึงเริ่มหันมาบริโภคอาหารมังสวิรัตินั้นมากขึ้น (เพลินใจ ตังคณะกุล และคณะ, 2537)

วุ้นน้ำมะพร้าว (Nata de coco) เป็นเซลล์ลูลอสจากแบคทีเรียที่เตรียมได้จากการหมักน้ำมะพร้าวด้วยเชื้อ *Acetobacter xylinum* ซึ่งจะสร้างแผ่นฟิล์มสีขาวหรือครีมบนส่วนผิวหน้าของน้ำมะพร้าว สามารถนำไปประกอบอาหารคาวและหวานได้หลายชนิด วุ้นน้ำมะพร้าวเป็นอาหารที่ให้พลังงานต่ำและมีปริมาณใยอาหารสูงลักษณะเป็น micro-fibril cellulose (Masaoka et al., 1993) เส้นใยประเภทนี้จะช่วยเพิ่มปริมาณอุจจาระทำให้ขับถ่ายดีขึ้นเป็นผลดีต่อผู้มีปัญหาทางเดินอาหารไม่ปกติ (Kie et al., 1984., Anderson et al., 1994) จากการวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมี พบว่ามีปริมาณน้ำร้อยละ 94.6 โปรตีนร้อยละ 0.84 ไขมันต่ำคือร้อยละ 0.06 และปริมาณเยื่อใย (fiber) ร้อยละ 1.15 (สมคิด, 2531) จึงเหมาะที่จะนำมาผลิตเป็นอาหารเพื่อสุขภาพชนิดที่ให้ปริมาณใยอาหารสูง การหมักวุ้นน้ำมะพร้าวได้มีการศึกษากันมาก (Cannon et al., 1991., Banzon et al., 1990., Okiyama et al., 1992., Embuscado et al., 1994) อย่างไรก็ตามมีการศึกษากันเพียงเล็กน้อยเกี่ยวกับสีของวุ้นน้ำมะพร้าวซึ่งถ้าได้มีการศึกษาและปรับปรุงสีของวุ้นน้ำมะพร้าวให้ดีขึ้นได้ จะทำให้สามารถนำวุ้นน้ำมะพร้าวมาประยุกต์ใช้ในการผลิตอาหารได้หลายอย่าง

เชื้อรา *Monascus* sp จัดอยู่ใน Clas Ascomycetes เจริญได้ดีบนอาหารแข็งในรูปของข้าวแดง (อังกัก) เพื่อใช้ปรุงแต่งสีในไวน์ เต้าหู้ยี้ ใช้ถนอมอาหารประเภทเนื้อ ใช้รักษาโรค รวมทั้งใช้เป็นสีผสมในอาหาร ยา และเครื่องสำอาง เชื้อราชนิดนี้นอกจากสร้างสารสีแล้ว ยังสร้างสารอื่นที่เป็นประโยชน์อีกหลายชนิด เช่น monascidin A เอนไซม์ โคเอนไซม์ สารโมนาโคลินที่ใช้ยับยั้งการสังเคราะห์คลอเลสเทอรอล สารลดความดันโลหิต และสารช่วยในการตกตะกอน (flocclulants) (Fink – Gremmels และ Leistner, 1991) *Monascus purpureus* เป็นเชื้อราที่รู้จักกันดี โดยมีการใช้เป็นสารที่ให้สีและกลิ่นรสในผลิตภัณฑ์อาหารและเครื่องสำอางมาแล้ว (Johns and Stuart, 1991; Su, 1978; Wong et al., 1981., Lin and Demain, 1991., Chen

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

and Johns, 1993) สารสีที่ได้จากเชื้อชนิดนี้จะมีความคงตัวและเหมาะสมที่จะนำมาเติมในผลิตภัณฑ์อาหาร (Fink – Gremmels et al., 1991., Fabre et al, 1993, Juzlova et al, 1996)

สารสีธรรมชาติจากเชื้อรา *Monascus* ถูกนำมาใช้เป็นสีผสมของอาหารแทนสีสังเคราะห์ที่ผลิตโดยวิธีทางเคมี เพราะมีราคาถูก ความปลอดภัยสูง อีกทั้งยังไม่พบว่าเป็นสารก่อมะเร็งเหมือนสีผสมอาหารประเภทสีสังเคราะห์ที่มีองค์ประกอบพวก coal tar dyes จากการทดสอบความเป็นพิษของสารสีที่ได้จากเชื้อรา *Monascus* พบว่าสารสีไม่มีพิษต่อการฟักตัวของไข่ไก่ และไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างของโครโมโซมของเม็ดเลือดขาว ไม่พบความผิดปกติใดๆ ในหนูทดลอง (บุษบา ยงสมิทธิ์ และคณะ, 2531 ; Kaio et al., 1978)

การศึกษานี้จึงได้นำวุ้นน้ำมะพร้าวมาเลี้ยงร่วมกับเชื้อ *Monascus purpureus* TISTR 3090 เพื่อพัฒนาเป็นผลิตภัณฑ์อาหารมังสวิรัตชนิดใหม่ ที่มีลักษณะคล้ายตับหรือเลือดและศึกษาปัจจัยที่มีผลกระทบต่อกระบวนการหมักและการเกิดสีของ *M.purpureus* TISTR 3090 ในผลิตภัณฑ์ที่ได้ เช่น ศึกษาแหล่งคาร์บอนที่เหมาะสม แหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสม อุณหภูมิในการหมักและ pH ของอาหารเลี้ยงเชื้อ เป็นต้น และนำผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการหมักวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus* มาผลิตในรูปเชลลูโลสผงและนำมาใช้ปรับปรุงแต่งสีในผลิตภัณฑ์กุนเชียง ซึ่งการผลิตกุนเชียงโดยทั่วไปมีการใช้สารไนไตรท์เป็นสารเจือปน เพื่อให้กุนเชียงมีสีแดงเป็นที่ยอมรับของผู้บริโภค และสามารถยับยั้งการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์บางชนิดได้ แต่ปริมาณสารไนไตรท์ที่ตกค้างจะเป็นสารตั้งต้นในการเกิดสารไนโตรซามีน ซึ่งเป็นสารก่อมะเร็งทำให้เป็นอันตรายต่อผู้บริโภค ประกอบกับในปัจจุบันผู้บริโภคได้ให้ความสำคัญกับความปลอดภัยมากขึ้น ดังนั้นการใช้สารสีจากธรรมชาติโดยเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับเชื้อ *Monascus* จึงเป็นอีกแนวทางหนึ่งในการใช้ประโยชน์จากผลิตภัณฑ์ชนิดนี้

## 1.2 วัตถุประสงค์ของงานวิจัย

1. ศึกษาโครงสร้างของเชื้อ *M.purpureus* TISTR 3090 ที่เลี้ยงร่วมกับวุ้นน้ำมะพร้าวโดยใช้กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (scanning electron microscopy, SEM)
2. ศึกษาปัจจัยต่างๆ ที่มีผลกระทบต่อกระบวนการหมักและการสร้างสีระหว่างวุ้นน้ำมะพร้าวกับเชื้อ *Monascus purpureus* TISTR 3090 เช่น แหล่งคาร์บอนที่เหมาะสม แหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสม อุณหภูมิในการเพาะเลี้ยง และ pH ของอาหารเลี้ยงเชื้อ
3. ศึกษาความคงตัวของสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้ เช่น นำผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับเชื้อ *M.purpureus* TISTR 3090 ไปผ่านการล้างน้ำเป็นเวลา 2 วัน, นำไปให้ความร้อนที่ 121 °C นาน 5 วัน นำไปแช่ในสารละลายกรดและสารละลายด่างเป็นเวลา 5 วัน และนำไปผ่านรังสียูวีเป็นเวลา 36 ชั่วโมง
4. นำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาผลิตเป็นเชลลูโลสผง นำผลิตภัณฑ์ที่ได้ในรูปผงมาแต่งสีและทดแทนปริมาณไนไตรท์ในกุนเชียง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## 5. ศึกษาความคงตัวของสีและอายุการเก็บรักษาของกุนเชียงที่ได้จากข้อ 4

### 1.3 ขอบเขตงานวิจัย

ศึกษาการผลิตวุ้นน้ำมะพร้าวให้มีขนาด, ความหนา และจำนวนชิ้นที่พอเหมาะสำหรับนำมาเลี้ยงร่วมกับเชื้อ *M.purpureus* TISTR 3090 และศึกษาปัจจัยต่างๆ ที่มีผลกระทบต่อกระบวนการหมักและการสร้างสารสีระหว่างวุ้นน้ำมะพร้าวกับเชื้อ *M.purpureus* TISTR 3090 เช่น แหล่งคาร์บอน แหล่งไนโตรเจน pH และอุณหภูมิในการเพาะเลี้ยง และศึกษาการคงตัวของสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้ นำผลิตภัณฑ์ที่ได้ผลิตในรูปแบบนำมาแต่งสีและทดแทนปริมาณไนโตรเจนในกุนเชียง รวมทั้งศึกษาการคงตัวของสีและอายุการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์กุนเชียงที่ได้

### 1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

เป็นการนำมะพร้าวแก่ซึ่งเป็นของเหลือทิ้งมาใช้ให้เกิดประโยชน์โดยนำมาเลี้ยงเชื้อ *Acetobacter xylinum* เพื่อให้ผลิตวุ้นน้ำมะพร้าว ซึ่งถือได้ว่าเป็นการลดมลภาวะทางสิ่งแวดล้อมได้อีกทางหนึ่ง จากนั้นนำวุ้นน้ำมะพร้าวที่ได้มาหมักร่วมกับเชื้อ *M.purpureus* เพื่อพัฒนาเป็นผลิตภัณฑ์อาหารมังสวิรัตชนิดใหม่ที่มีลักษณะคล้ายเลือดหรือตับ และนำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาผลิตเป็นเซลล์โลสผง นำมาแต่งสีและทดแทนไนโตรเจนในกุนเชียง

## บทที่ 2

### ทฤษฎีและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

#### 2.1 การจัดจำแนกและประวัติของเชื้อรา *Monascus* sp.

##### 2.1.1 จัดจำแนกของเชื้อรา *Monascus* sp.

เชื้อราโมแนสคัสสามารถจัดจำแนกได้ดังนี้

Class	Ascomycetes
Subclass	Plectomycetidae
Order	Eurotiales
Genus	<i>Monascus</i>

##### 2.1.2 ประวัติและความสำคัญของเชื้อราโมแนสคัส

*M. purpureus* เป็นเชื้อราที่ค้นพบครั้งแรกในปี ค.ศ. 1884 โดย Van Tieghem แบ่งเป็น 4 กลุ่ม โดยอาศัยลักษณะทางสรีรวิทยาและความสามารถในการสร้างเอนไซม์ ได้แก่ *M. pilosus*, *M. purpureus*, *M. ruber* และ *M. floridanus* และสามารถเจริญได้ดีในอาหารแข็งในรูปของข้าวแดง เพื่อใช้ปรุงแต่งสีในไวน์ เต้าหู้ยี้ ใช้ถนอมอาหารประเภทเนื้อ ใช้รักษาโรคมะเร็งใช้เป็นสีผสมในอาหาร ยาและเครื่องสำอาง ต่อมาได้ผลิตเป็นการค้าในประเทศญี่ปุ่น ไต้หวัน และจีน ในปี 1973 ได้เริ่มมีการทดลองเลี้ยงเชื้อราโมแนสคัสในอาหารเหลว โดย Lin ได้แยกเชื้อราจากข้าวแดงจากประเทศต่างๆ ในแถบเอเชียใต้ และพบว่าเชื้อราเหล่านี้สร้างสารสีในอาหารเหลวได้ดีเช่นกัน

ต่อมาได้มีการปรับปรุงสายพันธุ์ของเชื้อรา เพื่อเพิ่มประสิทธิภาพในการสร้างสารสี โดยใช้วิธีการต่างๆ เช่น ใช้สารก่อการกลายพันธุ์ (Mutagen) หรือใช้รังสีต่างๆ การใช้เทคนิค โพรโตรพลาสต์ฟิวชัน การปรับปรุงกรรมวิธีในการเลี้ยงเชื้อทั้งแบบครั้งคราว (batch culture) แบบป้อน (fed-batch culture) และ การใช้วิธีการตรึงเซลล์

เชื้อราโมแนสคัสนอกจากจะสามารถสร้างสารสีได้แล้ว ยังสร้างสารอื่นที่เป็นประโยชน์อีกหลายชนิด ในปี 1977 Wong และ Bau ได้รายงานเป็นครั้งแรกถึงการค้นพบสารต่อต้านแบคทีเรียจากเชื้อรา *M. purpureus* ซึ่งสามารถยับยั้งการเจริญของเชื้อที่เป็นสาเหตุการเน่าเสียของอาหาร เช่น

*Bacillus* sp. *Streptococcus* sp. และ *Pseudomonas* sp. เป็นต้น สารนี้มีชื่อว่า monascidin A

นอกจากนี้ยังพบ การสร้างเอนไซม์ โคเอนไซม์ เอทานอล สารโมนาโคลิน (monacolins) ที่ใช้ยับยั้งการสังเคราะห์ คอเลสเตอรอล สารลดความดันโลหิต และสารช่วยในการตกตะกอน (flocculant) อีกด้วย

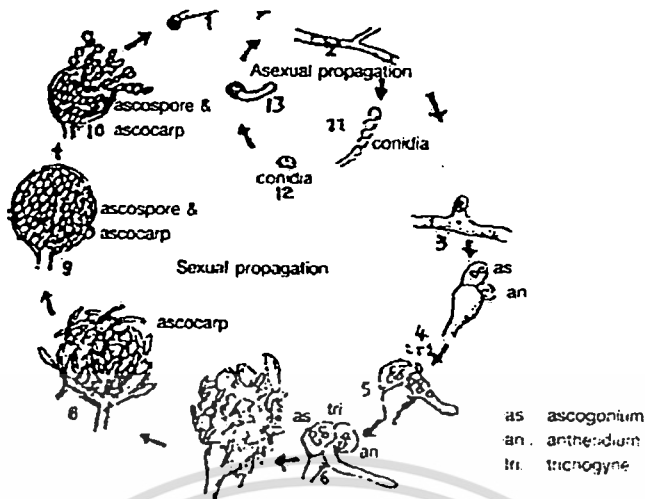
เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## 2.2 ลักษณะสัณฐานวิทยาของเชื้อราโมนัสคัส

เชื้อรา *M. purpureus* อยู่ใน Class Ascomycetes เส้นใยมีผนังกัน (septate) และมีการแตกกิ่งก้านสาขามากมายและมักเจริญแบบซิดิเกาะแน่นบนผิวของอาหารแข็ง เส้นใยเมื่ออายุน้อยไม่มีสีขาว แต่เมื่ออายุมากขึ้นจะมีสีแดงหรือแดงม่วง สามารถสืบพันธุ์ได้ทั้งแบบอาศัยเพศคือสร้างสปอร์ และการสืบพันธุ์ไม่อาศัยเพศโดยการสร้างโคนิเดีย (conidia) รูปร่างกลมหรือรูปไข่อาจมี 1 หรือ หลายโคนิเดียต่อกันเป็นลูกโซ่อยู่ที่ปลายเส้นใย โคนิเดียมักไม่มีสี แต่เมื่ออายุมากขึ้นอาจมีสีแดงหรือน้ำตาลอ่อน

การสืบพันธุ์แบบอาศัยเพศของเชื้อรา *Monascus* sp. มีการสร้างเพอริทีเซียม (perithecium) หรือ คลิสโททีเซียม (cleistothecium) ซึ่งเป็นแอสโคคาร์ป (ascocarp) มีรูปร่างกลม โดยจะเกิดบนก้านชู (stalk) ที่มีหรือไม่มีผนังกันก็ได้ แอสโคคาร์ปเกิดขึ้นบนเส้นใย ซึ่งเป็นแบบโฮโมเทลลิก (homothallic) เริ่มจากเส้นใยเจริญและพัฒนาเป็นเซลล์สืบพันธุ์เพศผู้ (antheridium) และเซลล์สืบพันธุ์เพศเมีย (ascogonium) ซึ่งเจริญอยู่ใต้เส้นใยแอนเทอริเดียม เส้นใยบริเวณส่วนบนของแอสโคโกเนียม จะพัฒนาไปเป็นไตรโคจิน (trichogyne) เชื่อมต่อกับแอนเทอริเดียม เพื่อให้นิวเคลียสผ่านเข้าไปผสมกับนิวเคลียสของแอสโคโกเนียม หลังจากผสมแล้วแอสโคโกเนียมมีขนาดใหญ่ขึ้นเนื่องจากการสร้างผนังชั้นมาล้อมรอบ 1-2 ชั้น ก่อนจะพัฒนาไปเป็นเพอริทีเซียม ภายในเพอริทีเซียมมีแอสโคสปอร์ (ascospores) มากมาย โดยแอสโคสปอร์จำนวน 2-8 รวมอยู่ภายในแอสคัส (ascus) แอสโคสปอร์มีลักษณะเป็นรูปไข่ อาจมีสีน้ำตาล สีแดง สีส้ม หรือไม่มีสี เมื่อผนังแอสโคคาร์ปแตกออกก็จะปล่อย แอสโคสปอร์งอกเป็นเส้นใยใหม่ขึ้น ระยะเวลาในการเกิดแอสโคสปอร์ขึ้นอยู่กับองค์ประกอบของอาหาร และสภาวะที่ใช้เลี้ยงเชื้อด้วย การสืบพันธุ์แบบอาศัยเพศโดยการสังเกตจากโครงสร้างด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนของเชื้อรา *M. purpureus* ทำให้ทราบขั้นตอนอย่างละเอียดและพบว่าแอสโค-สปอร์ของเชื้อรา *M. purpureus* มีลักษณะเรียบ รูปร่างกลม หรือรี และยังมีการศึกษาการพัฒนาการสืบพันธุ์แบบอาศัยเพศ (sexual reproduction) ของเชื้อรา *Monascus* spp. ในอาหารเหลว โดยศึกษาด้วยกล้องจุลทรรศน์

การสืบพันธุ์แบบไม่อาศัยเพศ มีการสร้างโคนิเดียเจริญมาจากโคนิดิโอเฟอร์ (conidiophore) โคนิเดียมีลักษณะกลมหรือรูปไข่ อาจมีอันติเรียหรือเกิดติดต่อกันเป็นลูกโซ่ (Hawksworth and Pitt, 1983) โคนิเดียมักจะไม่มีสี แต่เมื่ออายุมากขึ้นจะเกิดสีแดงได้บ้าง โคนิดิโอเฟอร์มีขนาดสั้นอาจมีผนังกัน 0-1 ด้าน ถ้ามีขนาดยาวจะมีผนังกัน 2-6 ด้าน เป็นสายการงอกขดเป็นเกลียว และเปลี่ยนเป็นสีแดงเมื่ออายุแก่ขึ้น การงอกของโคนิเดียจะมากขึ้นกับอายุของสปอร์ ความหนาแน่นของสปอร์ ความเป็นกรด ค่า แสง อุณหภูมิและสารอาหารดังรูปที่ 1



รูปที่ 1 วัฏจักรชีวิตของเชื้อรา *Monascus* spp.

ที่มา : Iizuka and Lin (1981)

### 2.3 สภาพที่ใช้เลี้ยงเชื้อราโมแนสคัส

#### 2.3.1 การเลี้ยงเชื้อราในสภาพหมักแห้ง (solid cultivation)

การเลี้ยงเชื้อราในสภาพหมักแห้งนั้นเชื้อราที่เจริญสามารถสร้างสารสีออกมานอกเซลล์ได้มาก ทำให้ไม่เกิดการยับยั้งการสังเคราะห์สารสี จึงสร้างสารสีออกมานอกเซลล์ได้สูงกว่าการเลี้ยงเชื้อในอาหารเหลว

Chiu และ Chan (1992) ศึกษาการสร้างสารสีของเชื้อรา *M. purpureus* บนวัสดุเหลือทิ้งทางการเกษตรคือ ชานอ้อย โดยเปรียบเทียบระหว่างการเลี้ยงเชื้อบนขวดหมุน (roller bottle) ความเร็ว 2 รอบต่อนาที กับตั้งทิ้งไว้เฉยๆ พบว่าการใช้ระบบขวดหมุน เชื้อราจะสร้างสารสีแดงและสารสีเหลืองได้ดีกว่าตั้งทิ้งไว้เฉยๆ ประมาณ 2-3 เท่า แต่ก็ยังให้สารสีน้อยกว่าในอาหารเหลวที่ประกอบด้วยกลูโคส เปปโตน และยีสต์สกัด นอกจากนี้ยังพบว่าการเติมน้ำมันข้าวโพดปริมาณ ร้อยละ 6.0 (ปริมาตรต่อปริมาตร) ลงในอาหารเหลว ทำให้การสร้างสารสีออกนอกเซลล์เพิ่มขึ้นถึง 2 เท่า แต่การเจริญลดลง

Johns และ Stuart (1991) พบว่าเชื้อรา *M. purpureus* จะสร้างสารสีได้น้อยเมื่อเลี้ยงเชื้อที่ความชื้นเริ่มต้นร้อยละ 38.0-39.0 แต่ถ้าความชื้นเริ่มต้นสูงขึ้นเป็นร้อยละ 56.0 และพีเอชเริ่มต้น เท่ากับ 6.0 การสร้างสารสีจะเพิ่มขึ้น

ดังนั้นการผลิตข้าวแดงให้มีคุณภาพดีขึ้นอยู่กับปัจจัยสำคัญหลายประการ ได้แก่ สายพันธุ์ข้าว สายพันธุ์เชื้อรา และสภาพที่ใช้เลี้ยงเชื้อ ความชื้นเริ่มต้นของข้าวสำคัญมากต่อการเจริญ ชนิดและปริมาณของสารสีที่เชื้อสร้างขึ้น ความชื้นเริ่มต้นที่ต่ำเกินไปทำให้เชื้อราเจริญและสร้างสารสีลดลง แต่ถ้าความชื้น

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เริ่มต้นสูงเกินไป ทำให้การเจริญและการสร้างเอนไซม์กลูโคสไมเลสเป็นไปได้ดี จึงมีการสะสมกลูโคสมากขึ้น และนำไปใช้ในการผลิตเอทานอลแทนการผลิตสารสี นั่นคือปริมาณกลูโคสที่สูงเกินไปจะยับยั้งการสังเคราะห์สารสีนั่นเอง

### 2.3.1.1 ปัจจัยที่มีผลต่อการหมักเชื้อราโมแนสคัสบนอาหารแข็ง

#### 2.3.1.1.1 สายพันธุ์ของเชื้อรา

โดยทั่วไปแล้วเชื้อราโมแนสคัส เมื่อเจริญบนเมล็ดข้าวโดยการงอกของเส้นใยทั้งผิวหน้าและแทรกทะลุเข้าไปในเมล็ดข้าวนั้นจะมีการสร้างสารสีได้ภายหลังจากการบ่มไปได้นาน 3 วัน สารสีเหล่านี้เมื่อนำมาสกัดด้วยสารละลายเอทานอล พบว่าสารสีแดงทั่วไปจะมีค่าดูดกลืนแสงสูงสุด 2 จุดคือที่ 420 และ 500 นาโนเมตร บางสายพันธุ์ที่ให้สีข้าวแดงเป็นสีแดงสวย หรือแดงชมพูแก่ จะมีความโค้งที่จุด 500 นาโนเมตร เช่นที่พบในสายพันธุ์ของ *M. purpureus* หรือ *M. anka* แต่บางสายพันธุ์อาจให้สีแดงคล้ำ

#### 2.3.1.1.2 พันธุ์ข้าว

Palo และคณะ (1960) ได้ศึกษาปัจจัยต่างๆ ที่มีผลต่อการสร้างสารสีของ *M. purpureus* และพบว่าสภาวะที่เหมาะสมต่อการผลิตข้าวแดง คือ ความชื้นไม่เกินร้อยละ 50 พีเอชระหว่าง 3.0-7.5 อุณหภูมิ 27 องศาเซลเซียส และข้าวที่ใช้ไม่ควรเป็นสายพันธุ์ที่มียางเหนียวโดยเฉพาะข้าวเหนียว หรือข้าวเมล็ดพันธุ์สั้นจาปอนิก้าไม่เหมาะสมในการทำข้าวแดง

#### 2.3.1.1.3 การให้อากาศ

เชื้อราเป็นจุลินทรีย์ที่ต้องการอากาศในการเจริญเติบโต Hesseltine (1965) พบว่าการเขย่าหรือให้อากาศช่วยให้การสร้างสารสีได้ดีและเร็วขึ้น Han และ Mudgett (1992) ได้ศึกษาเพิ่มทำให้ทราบว่า ก๊าซออกซิเจนและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ ความเข้มข้นสูงทำให้การสร้างสารสีและการเจริญลดลง และไม่สามารถสร้างสารสีและเจริญได้เมื่อมีก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ตั้งแต่ 1.0 บรรยากาศ ก๊าซออกซิเจนตั้งแต่ 0.2 บรรยากาศ ทำให้การสร้างสารสีและการเจริญเพิ่มขึ้น และเพิ่มสูงสุดเมื่อมีก๊าซออกซิเจนมากกว่า 2.1 บรรยากาศ ความดันออกซิเจนต่อความดันคาร์บอนไดออกไซด์ที่ระดับ 0.50 ต่อ 0.02 บรรยากาศ จะมีผลดีต่อการสร้างสารสีแดงมากที่สุด สภาพที่มีก๊าซออกซิเจนคงที่ที่ 0.50 บรรยากาศและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ต่ำๆ เป็นสภาพที่ให้การผลิตสารสีสูงสุด

#### 2.3.1.1.4 อุณหภูมิ

อุณหภูมิมีผลโดยตรงต่อการทำงานของเอนไซม์ในกระบวนการเมแทบอลิซึมเพื่อการเจริญเติบโต อุณหภูมิสูงเกินไปทำให้เชื้อเจริญได้ช้า สร้างสารสีในข้าวแดงได้ไม่ดี อุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการสร้างสารสีจะอยู่ระหว่าง 27-30 องศาเซลเซียส

#### 2.3.1.1.5 ความชื้น

การผลิตข้าวแดงสามารถผลิตได้ที่ความชื้นเริ่มต้นต่ำ ต้องมีการพ่นน้ำเป็นครั้งคราวไปบนเมล็ดข้าวเพื่อควบคุมความชื้นซึ่งจะช่วยให้เชื้อสร้างสารสีได้ดีขึ้น การผลิตในระดับอุตสาหกรรม จำเป็นต้องมีการเติมน้ำระหว่างการบ่ม แต่ความชื้นที่เหมาะสมในการสร้างสารสีขึ้นอยู่กับสายพันธุ์ของข้าวด้วยเช่นกัน การค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

### 2.3.1.1.6 พีเอช

Carels และ Shepherd (1975) พบว่าพีเอชต่ำมีการสะสมสีส้มเนื่องจากสีส้มโมนาสโครูริน และรูโบพังกาทินที่เชื้อสังเคราะห์ขึ้นไม่สามารถทำปฏิกิริยากับหมู่อะมิโนได้แต่พีเอชสูงๆ ปฏิกิริยาดังกล่าวสามารถเกิดขึ้นได้จึงให้สีแดงออกมา จากรายงานของ John และ Stuart (1991) ได้ศึกษาปรับ พีเอชของน้ำให้ได้ 3.0 4.0 6.0 และ 7.0 ด้วยสารละลายกรดไฮโดรคลอริกความเข้มข้น 1 โมล ก่อนนำไปแช่ข้าวเป็นเวลา 5 ชั่วโมง พบว่าพีเอช 6 เป็นพีเอชที่เหมาะสมในการสร้างสารสีของ เชื้อรา *M. purpureus* FRR 2190

วรรณภา ทาบโลกา (2529) ได้ทำการศึกษาพบว่าการเลี้ยงเชื้อรา *Monascus* spp. KB 11304 KB 21035 และ KB 20322 ที่พีเอชเริ่มต้น 7.0 มีการสร้างสารสีสูงสุด และถ้าพีเอชสุดท้ายก่อนไปทางข้างจะให้สีแดง แต่เมื่อเลี้ยงเชื้อ KB 21035 ในสภาพที่เป็นกรดพบการสร้างสีเหลืองดีที่สุด ดังนั้นจึงพบว่าพีเอชที่เหมาะสมจึงขึ้นอยู่กับสายพันธุ์

### 2.3.2 การเลี้ยงเชื้อราในสภาพหมักเปียก ( submerged cultivation )

ปัจจัยที่มีผลต่อการเจริญและสร้างสารสี ในการเลี้ยงเชื้อราโมเนสคัส

#### 2.3.2.1 องค์ประกอบของอาหารเลี้ยงเชื้อ

##### 2.3.2.1.1 แหล่งคาร์บอนและแหล่งพลังงาน

Lilly และ Bernett ( 1962 ) รายงานว่า ฟรุกโตส กลูโคส และน้ำตาลอินเวอร์ท จะเป็นแหล่งคาร์บอนที่ดี สำหรับการเจริญเติบโตของ *M. purpureus* และเป็นการเพิ่มอัตราการเจริญถ้าหากว่ามี ซูโครสกับฟรุกโตสหรือกลูโคสในอาหาร จะทำให้อัตราการเจริญสูงขึ้นถ้าใช้น้ำตาลสองชนิด และดีกว่าน้ำตาลโมโนแซคคาไรด์ เพียงชนิดเดียว

Mchan และ Johnson (1970) ศึกษาการเจริญของเชื้อรา *M. purpureus* ในอาหารเหลวที่มีกลูโคสความเข้มข้นต่างๆ เป็นแหล่งคาร์บอนและแหล่งพลังงานพบว่ากลูโคสเข้มข้นร้อยละ 5 ให้การเจริญสูงสุดเมื่อเลี้ยงเชื้อที่พีเอชเริ่มต้น 6.25 ที่อุณหภูมิ 35 องศาเซลเซียส

Lin (1973) คัดเลือกเชื้อราที่เจริญได้ดีในอาหารเหลวจากโคจิที่ใช้ทำเห็ดหลิน พบว่า *Monascus* F-2 สามารถใช้คาร์บอนเป็นแหล่งอาหารได้หลายชนิด และอาหารที่เหมาะสมต่อการสร้างสารสีคือ แป้ง น้ำตาลกาแลคโตส และมอลโตสตามลำดับ

Broder และ Koehler (1980) พบว่าทั้งเชื้อรา *M. purpureus* NRRL2897 สร้างสารสีแดงได้ดีที่สุดในแหล่งคาร์บอนที่เป็นน้ำตาลมอลโตสเข้มข้นร้อยละ 10.0 โดยสร้างสารสีแดงดุกกลืนแสงสูงสุดที่ความยาวคลื่น 634 นาโนเมตร รองลงมาเป็นน้ำตาลฟรุกโตสความเข้มข้นร้อยละ 15.0 และ 8.0 เชื้อราสร้างสารสีแดงดุกกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 627 และ 625 นาโนเมตร ตามลำดับ

Wong และ Koehler (1981) ศึกษาอัตราส่วนที่เหมาะสมของแหล่งคาร์บอนคือ กลูโคส และแหล่งไนโตรเจนคือแอมโมเนียมไนเตรทต่อการเจริญ และการสร้างสารสีของเชื้อรา *M. purpureus* N11S พบว่าเมื่อใช้กลูโคส 40.0 กรัมต่อลิตร จะใช้แอมโมเนียมไนเตรทเพียง 0.5 กรัมต่อลิตร สำหรับการเจริญและสร้างสารสีได้ดีที่สุด อย่างไรก็ตามการเลี้ยงเชื้อรา *M. purpureus* ในสภาพหมักเปียกนี้ยังไม่สามารถนำมาใช้

การสร้างสารสี เมื่อความเข้มข้นของแหล่งคาร์บอนสูงขึ้น ความต้องการแหล่งไนโตรเจนก็จะมากขึ้นด้วย ในปีเดียวกันเขาพบว่าถ้ามีปริมาณคาร์บอนในอาหารเพิ่มขึ้น ความต้องการไนโตรเจนเพื่อใช้ในการเจริญเติบโตจะเพิ่มขึ้นโดยเชื้อ *M. purpureus* ที่ใช้ทดลองมีอัตราการเจริญเติบโตสูงสุดเมื่อใช้กลูโคส 200 กรัมต่อลิตร และแอมโมเนียมไนเตรท 5-10 กรัมต่อลิตร และพบว่าถ้าขาดคาร์บอนในอาหารจะไปยับยั้งกิจกรรมของเอนไซม์ nitrate reductase และ glutamate dehydrogenase ซึ่งคาดว่าเอนไซม์ดังกล่าวมีส่วนเกี่ยวข้องกับกลไกการควบคุมไนโตรเจนและวิถีเมแทบอลิซึม

Lin และ Demin (1991) พบว่าอัตราการเจริญของเชื้อรา *Monascus* sp. TTWMB6042 ในอาหารเหลวชนิด defined medium ที่มีแหล่งคาร์บอนเป็นเด็กซ์ตริน จะให้การเจริญดีที่สุด รองลงมา ได้แก่ แป้ง กลูโคส มอสโตส และฟรุคโตส แต่ไม่พบการเจริญในกาแลคโตส แลคโตส และซูโครส

### 2.3.2.1.2 แหล่งไนโตรเจน

แหล่งไนโตรเจนมีผลต่อการเจริญ การสร้างสารสี และชนิดของสารสีที่เชื้อราสร้างขึ้น Lin (1973) พบว่า *Monascus* sp. F-2 ใช้แหล่งไนโตรเจนได้หลายชนิดในการสร้างสารสีแดง ได้แก่ โมโนโซเดียมกลูตาเมต โซเดียมไนเตรท และแอมโมเนียมซัลเฟต ส่วนเปปโตนและยีสต์สกัดไม่เหมาะที่จะเป็นแหล่งไนโตรเจนสำหรับสร้างสารสีแดง เช่นเดียวกับการทดลองของ Su และ Huang (1980) ที่พบว่าแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมต่อการสร้างสารสีแดงของเชื้อรา *M. anka* V-204 คือ โมโนโซเดียมกลูตาเมตความเข้มข้นร้อยละ 0.15 ส่วน Broder และ Koechler (1980) พบว่าเชื้อรา *M. purpureus* NRRL2897 สร้างสารสีแดงจุดกลืนแสงสูงสุดที่ความยาวคลื่น 611 นาโนเมตร ได้ดีที่สุดเมื่อใช้ยีสต์สกัดความเข้มข้นร้อยละ 1.6 เป็นแหล่งไนโตรเจน

Carels และ Shepherd (1977) ศึกษาผลของแหล่งไนโตรเจนต่อการสร้างสารสี และสปอร์ของเชื้อรา *Monascus* sp. พบว่าในอาหารเลี้ยงเชื้อที่ประกอบด้วยยีสต์สกัดหรือไนเตรทเป็นแหล่งไนโตรเจน เชื้อราจะผลิตสีแดงที่พีเอช 6.5 เนื่องจากอาหารนี้มีกรดอะมิโนมากพอภายหลังจากที่เชื้อเจริญทำให้พีเอชสูงขึ้น สารสีสามารถทำปฏิกิริยากับกรดอะมิโนอิสระ และกรดอะมิโน หรือ NH-group ภายในเส้นใยเปลี่ยนเป็นพวกอนุพันธ์เอมีนได้ และไม่พบสีส้มหรือสีเหลือง ส่วนอาหารที่มีแหล่งไนโตรเจนเป็นโซเดียมไนเตรท จะได้สารสีสีแดงและส้มเนื่องจากอาหารนี้ไม่มีกรดอะมิโนอิสระถึงแม้พีเอชจะสูงขึ้น สารสีจะสามารถทำปฏิกิริยากับกรดอะมิโนภายในเส้นใยได้เท่านั้น จึงทำให้สารสีสีส้มยังเหลืออยู่ ขณะที่อาหารที่มีแหล่งไนโตรเจนเป็นแอมโมเนียมคลอไรด์ และแอมโมเนียมไนเตรท จะทำให้พีเอชลดลงอย่างรวดเร็วเหลือ 2.5 เป็นผลทำให้สารสีที่ผลิตได้ไม่สามารถทำปฏิกิริยากับ NH-group ภายในเส้นใยได้ ผลคือ จะมีการสะสมของ monascorubrin และ rubropunctatin ได้เป็นสีส้ม การเจริญของบางสายพันธุ์ในอาหารนี้ได้สารสี สีเหลืองเนื่องจากเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันของ monascorubrin หรือ rubropunctatin กับ hydrogen peroxide ได้เป็น monascin หรือ ankaflavin ความเข้มข้นของแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมจะอยู่ในช่วง 5.0 - 10.0 กรัมต่อลิตรของแอมโมเนียมไนเตรท จะให้อัตราการเจริญเติบโตสูงสุด แต่ที่ความเข้มข้นสูงกว่านี้จะ เป็นพิษต่อเซลล์และการสร้างสารสี เนื่องจากแอมโมเนียมในอาหารจะไปรบกวนการทำงานของเอนไซม์ใน

ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เตรทรีดักเตส (nitrate reductase) ดังนั้นจะเป็นการลดความสามารถในการดูดซึมไนเตรท แต่พบว่าแอมโมเนียมไอออนสามารถแพร่กระจายได้เร็วกว่าภายในเซลล์และสังเคราะห์ได้เร็ว ดังนั้นแสดงว่าจะไม่มีผลยับยั้งการเจริญ ถ้าใช้ในปริมาณที่มีความเข้มข้นต่ำๆ

Wong และคณะ (1981) พบว่าไนเตรทกระตุ้นการสร้างสปอร์ทั้งแบบอาศัยเพศและไม่อาศัยเพศ ขณะที่แอมโมเนียมจะยับยั้งการสร้างสปอร์ ในปีเดียวกัน Wong ได้ทดลองและพบว่า กลูโคสที่ความเข้มข้นระหว่าง 40–200 กรัมต่อลิตรและแอมโมเนียมไนเตรท ที่ความเข้มข้น 5 และ 10 กรัมต่อลิตรจะทำให้ *M. purpureus* ผลิตสีแดงได้ดี แต่ถ้าความเข้มข้นของแอมโมเนียมไนเตรทสูงมากกว่า 50 กรัมต่อลิตรจะยับยั้งการเจริญและการผลิตสารสี

Lin และ Demain (1991) พบว่าเชื้อรา *Monascus* sp. TTWMB6042 เจริญได้ดีในแอมโมเนียมคลอไรด์ แอมโมเนียมไนเตรทและโมโนโซเดียมกลูตาเมต ขณะที่สร้างสารสีได้ดีในโมโนโซเดียม-กลูตาเมต ความเข้มข้นร้อยละ 1.26 เมื่อใช้ร่วมกับน้ำตาลมอลโตสความเข้มข้น ร้อยละ 10.0

Yongsmith และคณะ (1993) ศึกษาผลของแหล่งไนโตรเจน 3 ชนิด ยีสต์สกัด เปปโตน และมอลท์เอ็กซ์แทรก ต่อการเจริญและการสร้างสารสีของเชื้อรา *Monascus* sp. KB10 พบว่า เปปโตนกระตุ้นการสร้างสารสีโดยตรง แต่ยีสต์สกัดส่งเสริมการเจริญมากกว่าการสร้างสารสี ส่วนมอลท์เอ็กซ์แทรกมีผลต่อการเจริญและการสร้างสารสีน้อยกว่าแหล่งไนโตรเจนอื่น นอกจากนี้ยังพบว่าเมื่อใช้เปปโตนความเข้มข้นร้อยละ 0.4 ร่วมกับกรดกลูตามิก ความเข้มข้นร้อยละ 0.1 สร้างสารสีเหลืองได้สูงถึง 86.0 หน่วยต่อมิลลิลิตร

#### 2.3.2.1.3 สารจำเป็นต่อการเจริญ (growth factor)

Johnson และ Mchan (1975) พบว่าการเติมวิตามิน 5 ชนิดคือ ไพริดอกซีน ไบโอติน ไธอะมีน ไนอะมีน และไรโบฟลาวิน ลงในอาหารเลี้ยงเชื้อ ไม่มีผลต่อการเจริญ ส่วนกรดอะมิโน และเกลือแร่ช่วยให้การเจริญเพิ่มขึ้น แต่ยั้งน้อยกว่าในกรณีที่เติมเปปโตน หรือยีสต์สกัด ในจำนวนเกลือแร่ 5 ชนิด คือ แคลเซียม โมลิบดีนัม ทองแดง แมงกานีส และสังกะสี พบว่าสังกะสี 800 ไมโครกรัมต่อลิตรให้การเจริญดีที่สุดและการเจริญดียิ่งขึ้นเมื่อใช้ร่วมกับกรดอะมิโนทรีฟโตเฟน ลิวซีน กรดแอสปาดิก ไทโรซีน ไกลซีน และฮิสติดีน เนื่องจากสังกะสีช่วยเพิ่มประสิทธิภาพในการใช้แหล่งคาร์บอน และแหล่งไนโตรเจนโดยไปลดค่า economic coefficient (น้ำตาลที่ถูกใช้ไปต่อน้ำหนักแห้ง)

#### 2.3.2.1.4 อุณหภูมิและพีเอช

Lin (1973) ศึกษาการสร้างสารสีของเชื้อรา *Monascus* sp. F-2 ในอาหารที่อุณหภูมิ 27-40 องศาเซลเซียส พีเอชเริ่มต้นตั้งแต่ 2-10 พบว่าอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการสร้างสารสีคือ 32 องศาเซลเซียส เมื่ออุณหภูมิสูงมากกว่า 37 องศาเซลเซียส การสร้างสารสีจะลดลงส่วนพีเอชที่เหมาะสมคือ 6.0 รองลงมาคือ 5.0 และ 7.0 ตามลำดับ

การเปลี่ยนแปลงพีเอชในขณะเลี้ยงเชื้อรา ขึ้นอยู่กับชนิดของแหล่งไนโตรเจน ถ้าพีเอชเป็นกลางจะสร้างสารสีแดง แต่ถ้าพีเอชเป็นกรดจะเปลี่ยนเป็นสร้างสารสีส้ม นอกจากนี้ที่พีเอชเป็นกรดยังทำให้การ  
ไม่ว่าการณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สร้างโคนิเดียลดลง แต่การสร้างสารสีจะสูงขึ้นเนื่องจากที่พีเอชต่ำ กลูโคส และฟอสเฟตถูกใช้ไปในการสร้างเซลล์เป็นจำนวนมาก จึงเหลือเพียงเล็กน้อยสำหรับสร้างโคนิเดีย

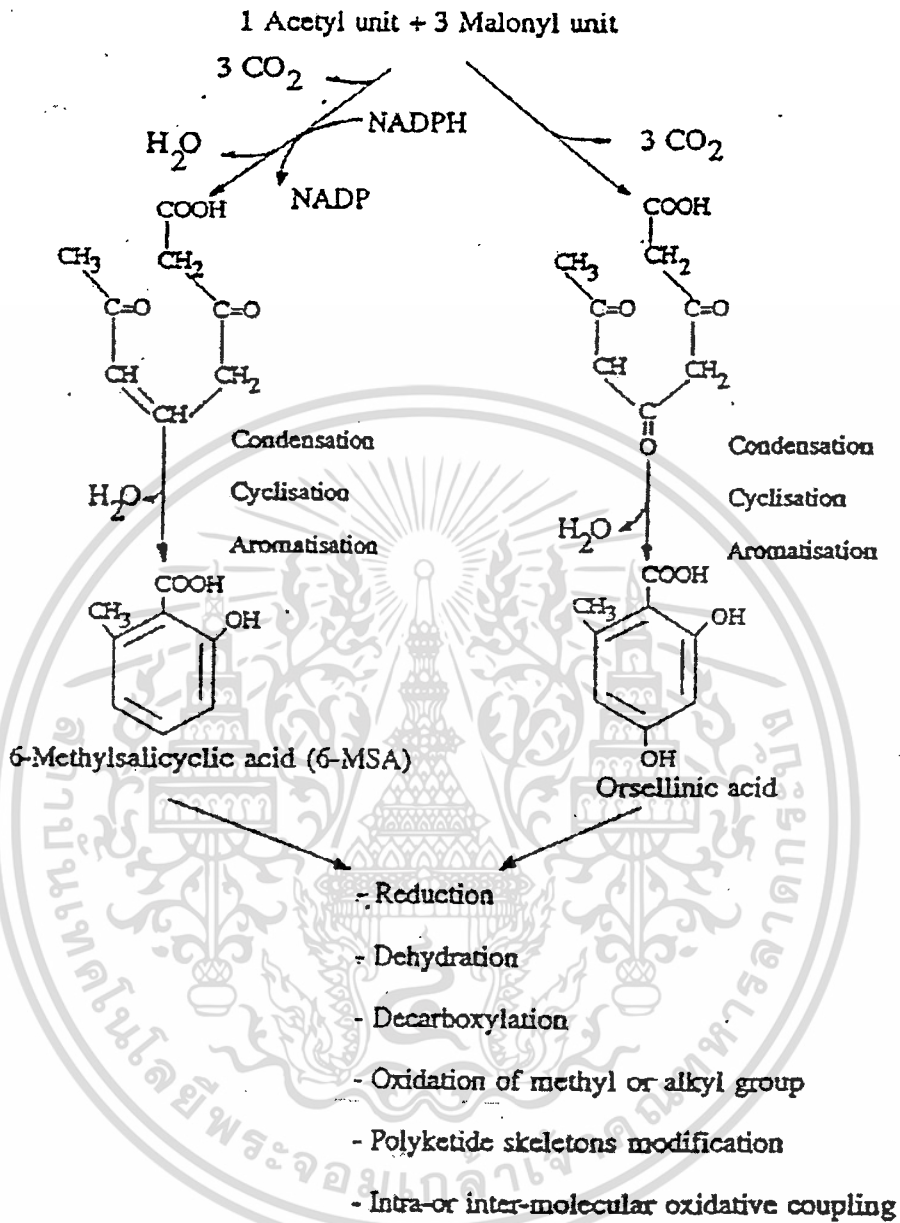
Su และ Huang (1980) พบว่าเชื้อรา *M. anka* V-204 สร้างสารสีดีที่สุดในอุณหภูมิ 28 องศาเซลเซียส พีเอชเริ่มต้น 6.0 อุณหภูมิและพีเอชมีผลน้อยมากต่อการเจริญของ กลีสโทที่เชื่อมและโคนิเดีย คือ 28–30 และ 35–40 องศาเซลเซียสตามลำดับ และที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส จะยับยั้งการสร้างสปอร์อย่างสมบูรณ์

Yongsmith และคณะ (1993) พบว่าเชื้อรา *Monascus* sp. KB10 สร้างสารสีเหลืองดุกกลิ่นแสงสูงสุดที่ความยาวคลื่น 330 นาเมตร ได้ดีที่อุณหภูมิ 28 องศาเซลเซียส รองลงมาคือ อุณหภูมิ 31 และ 35 องศาเซลเซียส ตามลำดับโดยอาหารมีพีเอชเริ่มต้นเป็น 2.5 ส่วนอุณหภูมิและพีเอชที่เหมาะสมต่อการเจริญคือ 40 องศาเซลเซียส และพีเอช 4.0 ตามลำดับ

## 2.4 สารสีจากเชื้อราโมแนสคัส

### 2.4.1 สารสีจากเชื้อ โมแนสคัส

เป็นสารประเภท โพลีคีไทด์ (polyketide) ที่เกิดจากการรวมตัวของ acetyl unit 1 หน่วย กับ malonyl unit 3 หน่วยขึ้นไปได้เป็นไพรเมอร์ (primer) และปล่อยคาร์บอนไดออกไซด์ออกมา วิธีการสังเคราะห์สารโพลีคีไทด์เหมือนกับกรดไขมันแต่จะไม่พบสารตัวกลางที่เกิดจากปฏิกิริยาการรีดักชัน ในการสังเคราะห์สารโพลีคีไทด์นั้นสายของโพลีคีไทด์จะยาวขึ้นตามจำนวนของคาร์บอน 2 หน่วยที่มาจาก malonyl unit ที่ถูกเติมเข้าไปในสายไพรเมอร์เกิดเป็น triketide tetraketide pentaketide และ polyketides ตามลำดับ ต่อจากนั้นเกิดปฏิกิริยา cyclisation และ aromatisation ได้เป็นสาร 6-methylsalicylic acid หรือ orsellinic acid ซึ่งเป็นสาร tatraketide เริ่มต้นที่จะนำไปสู่การสังเคราะห์สารโพลีคีไทด์อื่นๆ ต่อไป ดังรูปที่ 2



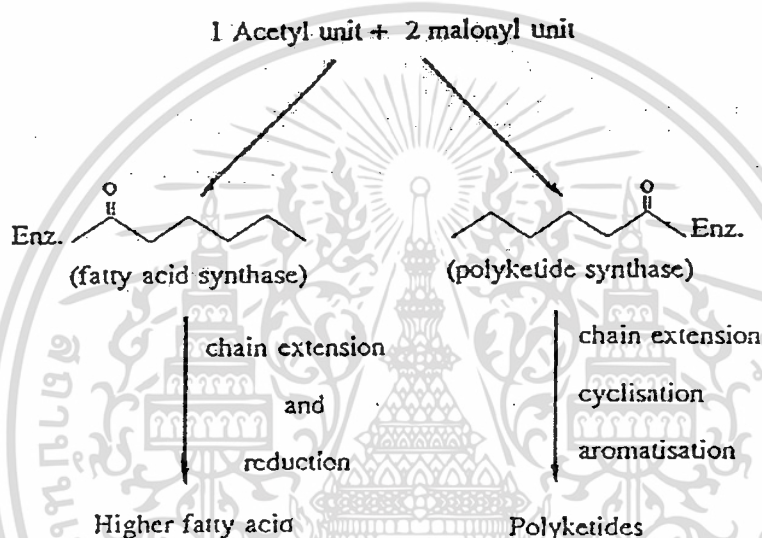
รูปที่ 2 การเกิดสาร 6 – MSA และ orsellinic acid จาก acetyl และ malonyl unit  
 ที่มา : นิสิต ( 2537 )

เมื่อได้สารเริ่มต้นแล้วปฏิกิริยาที่จะเกิดขึ้นต่อไปขึ้นอยู่กับชนิดของผลิตภัณฑ์นั้นๆ เช่น อาจมีการเติม หรือดึงออกซิเจนออกจากโครงสร้างของสาร เกิดปฏิกิริยา decarboxylation มีการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างรูปหรือย้ายหมู่ต่างๆ ภายในโมเลกุลของสารเกิด intra- หรือ inter-molecular oxidative coupling หรือให้เกิดพันธะระหว่าง C-C หรือ C=O เป็นต้น

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารสีที่สกัดได้จาก *Monascus* sp. เช่น rubropunctation จาก *M. rubropunctatus* monascorbrin จาก *M. purpureus* และ monascin ( monascoflavin ) จาก *Monascus* sp. เป็นสารประเภทโพลีคีไทด์ซึ่งเป็นเมทาบอลิท์ทุติยภูมิ โดยผลิตขึ้นมาคล้ายกับกระบวนการสังเคราะห์กรดไขมัน

เชื่อว่าเอนไซม์โพลีคีไทด์ เป็นเอนไซม์ที่ใช้สังเคราะห์สารโพลีคีไทด์ ซึ่งเกี่ยวข้องกับยีนที่สังเคราะห์เอนไซม์ fatty acid synthase อย่างใกล้ชิด จากการจำลองตัวเองที่ผิดพลาดของยีนทำให้สูญเสียขั้นตอนรีดักชันไป ทำให้เอนไซม์ polyketide synthase ที่ทำหน้าที่สังเคราะห์โพลีคีไทด์แทนที่จะเป็น fatty acid synthase ซึ่งมีหน้าที่สังเคราะห์กรดไขมัน ซึ่งการทำงานของเอนไซม์ทั้งสองแสดงดังรูปที่ 3



รูปที่ 3 เปรียบเทียบการทำงานของเอนไซม์ fatty acid synthase กับ polyketide synthases  
ที่มา : นิสา ( 2537 )

การสังเคราะห์โพลีคีไทด์ถูกยับยั้งด้วยแสงสีน้ำเงิน โดยพบว่าแสงสีน้ำเงินจะกระตุ้นให้เชื้อราสร้างโคนิเดีย เบต้าแคโรทีนและกรดไขมัน แทนสารโพลีคีไทด์ โดยไปมีผลต่อเอนไซม์ที่ใช้สังเคราะห์หรือควบคุมวิธีการสร้างโพลีคีไทด์ การได้รับแสงสีน้ำเงินเวลาเพียง 2 นาที ก็สามารถยับยั้งการสังเคราะห์สารโพลีคีไทด์ได้แล้ว

#### 2.4.2 สารสีที่ได้จากเชื้อราโมแนสคัส

เชื้อรา *Monascus* spp. ผลิตสารสีชนิดต่างๆ ดังนี้

1. โมนาสโคฟลาวิน (monascoflavin) แยกได้เป็นครั้งแรกพร้อมกับสารสีโมนาสโคโรบรินจากเชื้อรา *M. purpureus* Wentii เป็นสารสีในกลุ่มสีเหลือง สูตรโมเลกุลคือ  $C_{21}H_{26}O_5$  และน้ำหนักโมเลกุล 358 ซึ่งมีคุณสมบัติทางสเปกโตรสโคปีดังนี้  $\lambda_{max}^{MeOH}$  225 228 385 m $\mu$  มีจุดหลอมเหลว 143-155 องศา

ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เซลเซียส สารสีโมนาสโคฟลาวินเป็นตัวเดียวกันกับสารสีโมนาสซิน (monascin) ซึ่งแยกได้จากเชื้อรา *M. rubiginosus* Sato อยู่ในกลุ่มสีเหลือง

2. อังกักฟลาวิน (ankaflavin) เป็นสารสีในกลุ่มสีเหลือง สูตรโมเลกุลคือ  $C_{23}H_{30}O_5$  และน้ำหนักโมเลกุล 386 มีจุดหลอมเหลว 120-121 องศาเซลเซียส ซึ่งมีคุณสมบัติทางสเปกโตรสโคปี ดังนี้  $\lambda_{max}^{dioxan}$  212 228 382 m $\mu$  สารสีอังกักฟลาวินมีสูตรโครงสร้างสัมพันธ์กับสารสีโมนาสซินเช่นเดียวกับสารสีรูโบรพังกาทินที่มีสูตรสัมพันธ์กับสารสีโมนาสโครูบริน

3. รูโบรพังกาทิน (robropunctatin) เป็นสารสีในกลุ่มสีส้ม สูตรโมเลกุลคือ  $C_{21}H_{22}O_5$  และน้ำหนักโมเลกุล 354 สารสีรูโบรพังกาทินสามารถทำปฏิกิริยากับอนุมูลแอมโมเนียม ในอาหารเลี้ยงเชื้อได้สารรูโบรพังกาทามีนซึ่งสามารถทำปฏิกิริยาต่อได้อีกกับสังกะสีและกรดแอซิด ได้สารอะโปร-รูโบรพังกาทามีน (aporubropunctamine) สารนี้มีผลสีรูปเข้มสีแดง มีจุดหลอมเหลว 156-157 องศาเซลเซียส

4. โมนาสโครูบริน (monascorubrin) เป็นสารสีในกลุ่มสีส้ม สูตรโมเลกุลคือ  $C_{23}H_{26}O_5$  และน้ำหนักโมเลกุล 382 ซึ่งมีคุณสมบัติทางสเปกโตรสโคปีดังนี้  $\lambda_{max}^{BiOH}$  253 302 352 m $\mu$  มีจุดหลอมเหลว 134-136 องศาเซลเซียส

5. รูโบรพังกาทามีน (robropunctamine) เป็นสารสีในกลุ่มสีแดง สูตรโมเลกุลคือ  $C_{21}H_{23}O_4N$  และน้ำหนักโมเลกุล 353 สารรูโบรพังกาทามีนเกิดจากสารรูโบรพังกาทินทำปฏิกิริยากับอนุมูลแอมโมเนียม

6. โมนาสโครูบรามีน (monascorubramine) เป็นสารสีในกลุ่มสีแดง สูตรโมเลกุลคือ  $C_{23}H_{27}O_4N$  และน้ำหนักโมเลกุล 381 มีจุดหลอมเหลว 207-208 องศาเซลเซียส สารโมนาสโครูบรามีนเกิดจากสารโมนาสโครูบรินทำปฏิกิริยากับอนุมูลแอมโมเนียม ดังรูปที่ 4

Color	R	Chemical Structure	สูตรเคมี	M.W.
Yellow	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>		C <sub>21</sub> H <sub>26</sub> O <sub>5</sub>	358
	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>		C <sub>23</sub> H <sub>30</sub> O <sub>5</sub>	386
Orange	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>		C <sub>21</sub> H <sub>22</sub> O <sub>5</sub>	354
	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>		C <sub>23</sub> H <sub>26</sub> O <sub>5</sub>	382
Red	n-C <sub>5</sub> H <sub>11</sub>		C <sub>21</sub> H <sub>23</sub> O <sub>4</sub> N	353
	n-C <sub>7</sub> H <sub>15</sub>		C <sub>23</sub> H <sub>27</sub> O <sub>4</sub> N	381

รูปที่ 4 โครงสร้างเคมีของรงควัตถุที่แยกจาก *Monascus* spp.

ที่มา : บุษบา ยงสมิทธิ (2542)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

โดยสารสีเหล่านี้เป็นสารทุติยภูมิ (secondary metabolite) ที่เชื้อราสร้างขึ้นพร้อมๆกับการเจริญหรือสร้างหลังจากการเจริญหยุดลงแล้ว มีคุณสมบัติใกล้เคียงกับสารในกลุ่ม Azaphilone เช่น sclerotiorin และ rotiorin

Haws และคณะ (1959) พบว่าเมื่อนำเส้นใยที่ได้จากการเจริญของเชื้อรา *M. purpureus* Sato ในอาหารเหลว czapek dox อายุ 14-20 วัน มาสกัดด้วย light petroleum และอีเทอร์จะได้สารสีส้มของ rubropunctatin ( $C_{21}H_{22}O_5$ ) และสารสีเหลืองของ monascin ( $C_{21}H_{26}O_5$ ) สารสีส้ม rubropunctatin ละลายในสารละลายอินทรีย์เกือบทุกชนิด แต่ไม่ละลายในโซเดียมไฮดรอกไซด์ ความเข้มข้น 2 นอร์มอล ที่อุณหภูมิต่ำและเมื่อนำมาทำปฏิกิริยากับสารละลายแอมโมเนียจะได้สาร สีม่วงของ rubropunctamine ที่ละลายในแอลกอฮอล์ได้ดีที่สภาวะเป็นด่างแต่ไม่ละลายในแอลกอฮอล์ที่สภาวะเป็นกรดและไม่ละลายในน้ำ เมื่อนำมาทำให้เกิดการรีดักชันด้วยผงสังกะสีจะได้สารไม่มีสี

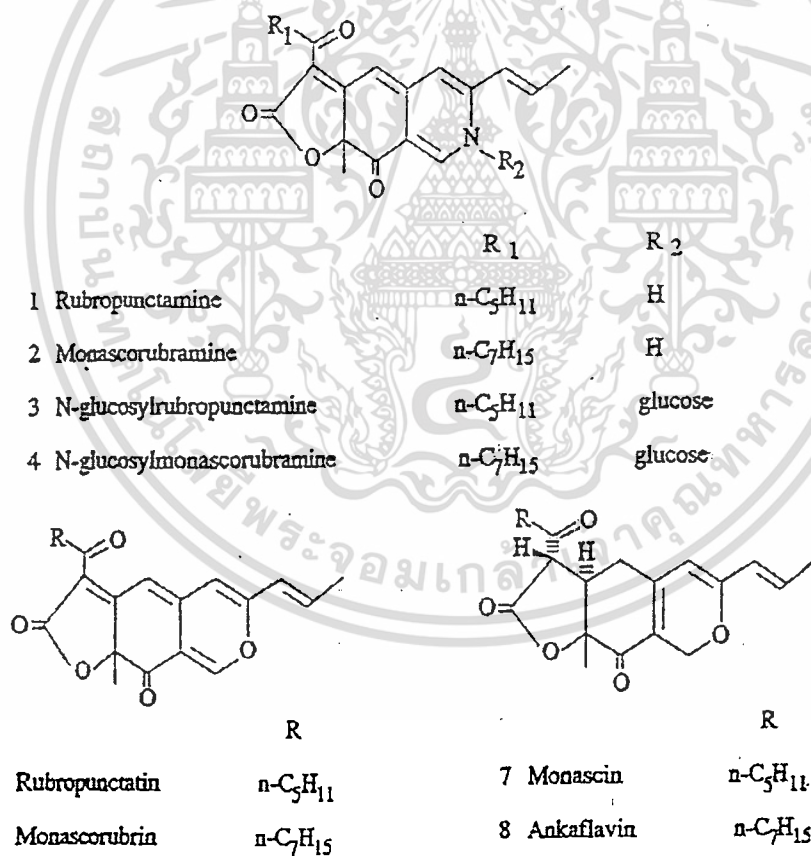
สารสี rubropunctatin พบครั้งแรกใน *M. rubropunctatus* โดย Sato ซึ่งแยกมาจาก *M. purpureus* Carels (1977) พบว่าถ้ามีแอมโมเนียมไนเตรทในปริมาณ 5-10 กรัมต่อลิตร จะทำให้เชื้อสร้างสารสีค่อนข้างแดง เมื่อเพิ่มความเข้มข้นของไนโตรเจนมากขึ้นสารสีแดงจะเพิ่มขึ้น ยกเว้นการเพิ่มในปริมาณมากๆ ที่จะไปยับยั้งการเจริญและการสร้างสารสี เนื่องจากสีแดงส่วนมากได้มาจากอาหารที่มีกลูโคสอยู่น้อย เนื่องจากการเจริญของเส้นใยที่ความเข้มข้นของกลูโคสสูง อาหารจะมีความเป็นกรดมากซึ่งจะไม่ผลิตสารสีแดงออกมา ดังนั้นที่ความเข้มข้นของกลูโคสสูงๆ เส้นใยอาจต้องการสารประกอบไนโตรเจนเพื่อเป็นองค์ประกอบโครงสร้างของเส้นใยในการเจริญเติบโต

Carels และ Shepherd (1977) พบว่าการสร้างสารสีของเชื้อราโมแนสคัส ขึ้นอยู่กับชนิดของแหล่งไนโตรเจน และพีเอชเริ่มต้นในการเลี้ยงเชื้อ เมื่อแหล่งไนโตรเจนเป็น บีสต์เอกซ์แทรคหรือไนเตรทที่พีเอช 6.5 จะสร้างสารสีแดง และจะสร้างสารสีส้มในอาหารที่มีแอมโมเนียมหรือแอมโมเนียมไนเตรทที่พีเอช 2.5 โดยปรับให้มีพีเอชในอาหารเริ่มต้นเท่ากับ 5.5 แต่พีเอชสุดท้ายจะแตกต่างกันไปตามชนิดของอาหารนั้นๆ พบว่าเชื้อราจะสร้างสารสีแดง ซึ่งเกิดจากการทำปฏิกิริยาระหว่างหมู่เอมีน (NH-group) ของกรดอะมิโนในอาหารเลี้ยงเชื้อ และในเซลล์กับสารสีส้ม monascorubrin หรือ rubropunctatin ที่เชื้อราสังเคราะห์ขึ้น ปฏิกิริยานี้ไม่เกิดขึ้นที่พีเอชของการเลี้ยงเชื้อเป็นกรด จึงพบเฉพาะสารสีส้มที่เชื้อราสังเคราะห์ขึ้นเท่านั้น แต่ถ้าพีเอชสุดท้ายของอาหารเลี้ยงเชื้อมากกว่า 6 สารสีส้มจะเปลี่ยนเป็นอนุพันธ์เอมีนของสารสีแดง โดยทำปฏิกิริยากับแอมโมเนียในน้ำพบว่าถ้ามีความเข้มข้นแอมโมเนียมไนเตรท 5-10 กรัมต่อลิตร อาจจะมีแอมโมเนียมไอออนอิสระมากกว่าหรือมี อะมิโนกลุ่มอิสระภายในหรือภายนอกเซลล์มากกว่า ซึ่งสามารถที่จะไปทำปฏิกิริยากับสารสีส้มทำให้เปลี่ยนเป็นอนุพันธ์เอมีนของสารสีแดง ส่วนสารสีเหลือง monascin และ ankaflavin นั้นสันนิษฐานว่าได้มาจากการถูกออกซิไดส์ของสารสีส้ม Fielding และคณะ (1961) รายงานว่าเชื้อราโมแนสคัสสังเคราะห์ได้ทั้งสารสีส้มและสีเหลือง เฉพาะสารสีแดงเท่านั้นที่เกิดจากปฏิกิริยาทางเคมี

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ข้อสันนิษฐาน ดังกล่าวต่างจากการทดลองของ Yongsmith และคณะ (1990) และสมชาย (2536) ที่พบว่าเชื้อราโมแนสคัสสายพันธุ์กลายพันธุ์ KB20M10.2 สร้างสารสีเหลืองได้ในอาหารเลี้ยงเชื้อที่ฟือเอชเป็นกลาง และมีหมู่เอมีนจากกรดอะมิโนเหลือเพียงพอต่อการทำปฏิกิริยา ดังนั้นการสร้างสารสีเหลืองจึงน่าจะมีปัจจัยอื่นๆ เกี่ยวข้องนอกเหนือจากไนโตรเจนและฟือเอชเริ่มต้น

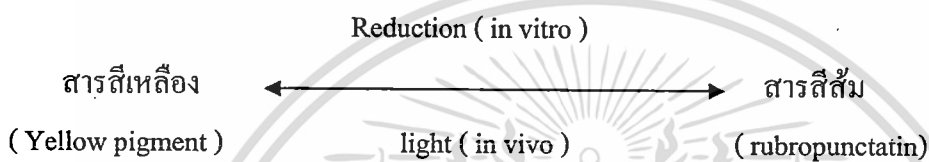
Manchand และคณะ (1973) พบว่าเชื้อโมแนสคัสแต่ละสายพันธุ์ให้สารสีแตกต่างกันออกไป *M. rubropunctatus* Sato สร้างสาร rubropunctatin และ monascin *M. purpureus* สร้างสาร monascorubrin และ monascin ส่วน *M. rubiginosus* สร้างเฉพาะสาร monascin เท่านั้น และพบการสร้างสารสีเหลืองตัวใหม่จากเชื้อรา *M. anka* มีคุณสมบัติใกล้เคียงกับ monascin มีชื่อว่า ankafavin ( $C_{23}H_{30}O_5$ ) ต่อมาในปี 1981 Sweeny และคณะได้ใช้ตัวทำลายชนิดต่างๆ สกัดสารสีออกจากข้าวแดงซึ่งเกิดจากการเจริญของเชื้อรา *M. anka* พบสารสี 3 กลุ่ม คือ สารสีแดงประกอบด้วย rubropunctamine และ monascorubramine สารสีส้มประกอบด้วย rubropunctatin และ monascorubrin และสารสีเหลืองประกอบด้วย monascin และ ankafavin โครงสร้างโมเลกุลของสารสีทั้ง 3 กลุ่ม แสดงดังรูปที่ 5



รูปที่ 5 โครงสร้างทางโมเลกุลของสารสีที่สกัดได้จากการเจริญของเชื้อรา *Monascus* sp  
ที่มา : Sweeny และคณะ ( 1981 )

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

Wong และ Bau (1978) ศึกษาผลของแสงต่อการเปลี่ยนแปลงสารสีที่สร้างจากเชื้อรา โมแนสคัสพบว่าแสงอุลตราไวโอเลต และสารบางอย่างที่ได้จากเชื้อ *Bacillus* sp. กระตุ้นให้เชื้อราสายพันธุ์ที่สร้างสารสีได้น้อย หรือไม่สร้างสารสีเลย (albino mutant) สร้างสารสีได้ดีขึ้น ในขณะที่เดียวกันก็ยับยั้งการสร้างสีในสายพันธุ์ที่สร้างสารสีได้สูง แสงสีขาว แสงสีน้ำเงินและแสงสีแดงกระตุ้นการสร้างสารสีเหลืองแต่ไม่มีผลต่อสารสีแดง ทั้งนี้เนื่องจากสารสีเหลืองทำหน้าที่เป็นตัวรับแสง (photoreceptor) ซึ่งอาจเป็นสารเริ่มต้นหรือสารตัวกลางในกระบวนการสังเคราะห์สารสีก็เป็นได้ สารสีเหลืองนี้สามารถถูกออกซิไดซ์ไปเป็นสารสีส้มคือ rubropunctatin ได้ในหลอดทดลอง และปฏิกิริยาดังกล่าวสามารถเกิดย้อนกลับได้เมื่อถูกกระตุ้นด้วยแสง ดังแสดงดังรูปที่ 6



รูปที่ 6 ปฏิกิริยาการเปลี่ยนแปลงสารสีที่สร้างจากเชื้อรา *Monascus* sp. ที่มา : Wong และ Bau ( 1978 )

#### 2.4.3 การปล่อยสารสีออกจากเส้นใยของเชื้อราโมแนสคัส

Su และ Huang (1980) กล่าวว่าสารสีที่เชื้อราโมแนสคัสสร้างขึ้นจะมีลักษณะเป็น granular fluid ซึ่งจะถูกขับออกมาตามช่องหรือรอยแตกของผนังเส้นใยในบางครั้งเมื่อขับออกมาแล้วสารสียังคงติดอยู่กับปลายเส้นใย และสะสมจนมีจำนวนมากก่อนหลุดจากเส้นใย สารสีบางส่วนสะสมอยู่ภายในเส้นใยด้วย

Lin และ Lizuka (1982) ทดลองเลี้ยงเชื้อรา *M. kaoliang* R-10847 บนอาหารแข็ง Mantou meal เพื่อศึกษาการสร้างสารสีนอกเซลล์ พบว่าเชื้อราจะเริ่มสร้างสารสีและปล่อยออกมาในวันที่ 2 ของการเจริญพร้อมกับสารสีที่มีลักษณะเหนียวหนืดหนึ่ง (viscous substance) ทำให้สารสีเกาะติดอยู่กับเส้นใยและสะสมเพิ่มมากขึ้น จนกระทั่งเส้นใยแตกจึงหลุดออกมา ไม่พบการสะสมสารสีภายในเส้นใย

Lin และ Lizuka (1982) พบว่าการชักนำให้เชื้อราเกิดการผ่าเหล่าเพื่อให้ได้สายพันธุ์ที่มี รอยรั่ว (leakage) ของผนังเส้นใยมากขึ้นส่งผลให้เชื้อราสร้างสารสีได้ดีขึ้นเนื่องจากมีความสมดุลระหว่างการสังเคราะห์สารสี และการปล่อยออกจากเส้นใย การเติมทวิน (Tween) 80 ปริมาณที่เหมาะสมลงในอาหารเลี้ยงเชื้อ หรือปรับปรุงสูตรอาหารเลี้ยงเชื้อ ก็เป็นอีกวิธีที่ช่วยให้การปล่อยสารสีออกจากเส้นใยเพิ่มขึ้น

#### 2.4.4 การสังเคราะห์สารสีจากเชื้อราโมแนสคัส

สารสีที่สร้างโดยเชื้อรา *Monascus* spp. เป็นสารเมแทบอลิต์ทุติยภูมิประเภทโพลีคีไตด์ (polyketide) ในพวกเฮกซาคีไตด์ (hexaketide) เนื่องจากโครงสร้างของสายหลักของสารสีประกอบด้วยกลุ่มคาร์บอน 2 อะตอม ( $C_2$ -units) จำนวน 6 ยูนิต

กระบวนการสังเคราะห์สารเมแทบอลิต์ทุติยภูมิประเภทโพลีคีไตด์โดยใช้เทคนิคการติดฉลากสารด้วยสารไอโซโทป (isotopically labeled compounds) อธิบายว่าโพลีคีไตด์เกิดจากสารแอซิติคผนวกเข้ากับสารมาโลเนต (เกิดจากสารแอซิติคหนึ่งยูนิตผนวกเข้ากับสารคาร์บอน ไดออกไซด์ 1 หน่วย) แล้วเกิดกระบวนการดึงสารคาร์บอน ไดออกไซด์ เพิ่มสายโพลีคีไตด์โดยผนวกมาโลเนตทีละยูนิตแล้วดึงคาร์บอนไดออกไซด์ออกเช่นนี้ซ้ำแล้วซ้ำเล่า ซึ่งคล้ายกับการสังเคราะห์กรดไขมัน แต่การเกิดสารโพลีคีไตด์ไม่มีกระบวนการรีดักชันของเบตา-ไดคาร์บอนิล ( $\beta$ -dicarbonyl) ในขณะที่การสังเคราะห์กรดไขมันจะมีรีดักชันหลังกระบวนการดีคาร์บอกซิเลชัน (decarboxylation) เสมอและระบบของเอนไซม์ในวิถีการสังเคราะห์นั้นแตกต่างกันโดยสิ้นเชิง

สารโพลีคีไตด์แต่ละชนิดแตกต่างกันเนื่องจากต้องปรับเปลี่ยนโครงสร้างเพื่อให้สารตัวกลางเสถียรมากขึ้น กลไกที่เกิดกระบวนการสังเคราะห์ ได้แก่ การประกอบเข้ากับสายที่สร้างอีกส่วนหนึ่งกับสายหลัก การเติมกลุ่มเมทิล การดึงออกซิเจนออกจากโมเลกุล การนำไปสู่การมีพันธะคู่และการเพิ่มออกซิเจนเข้าไปในโมเลกุล

สารสีโมนาสโครูบินและสารสีโมนาสโคฟลาวิน เกิดจากการผนวกเข้าด้วยกันแบบเส้นตรง (linear condensation) ของสารแอซิติค (สารแอซิติล โคเอ) จากนั้นจึงเกิดกระบวนการ เมทิลเลชัน เกิดการปิดวง (cyclization) และการต่อสายซึ่งเกิดโครงสร้างขึ้นอีกส่วนหนึ่ง ดังรูปที่ 7

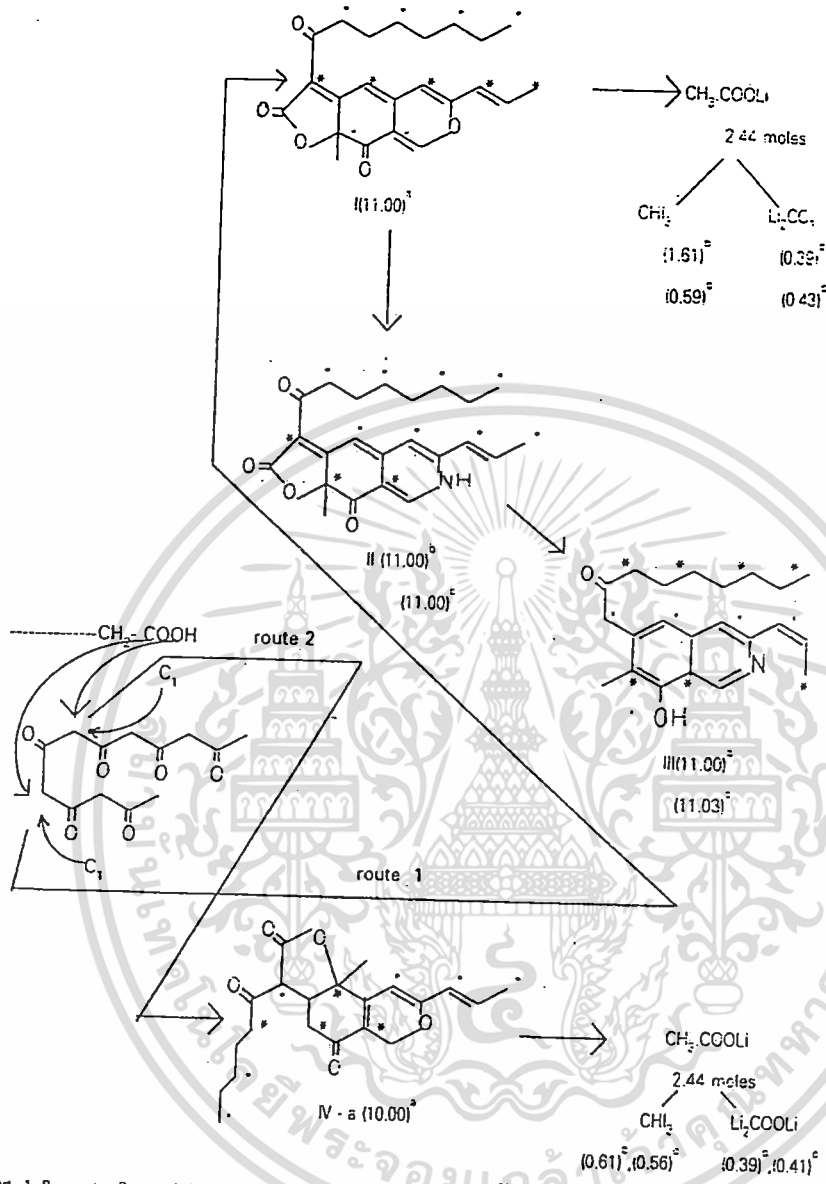


chart 1 Biogenetic Route of Monascorubrin and Monascoflavin, and Relative <sup>14</sup>C-Values  
 \* : carbon originating from methyl group : a : standard ; b : calculated ; c : found

รูปที่ 7 การสังเคราะห์ Monascorubrin (I) : route 1 และ monascoflavin (IV) : route 2  
 ที่มา : Turner (1971)

สายหลักของโพลีเบตาคีไนด์ (β-ketide chain) เกิดจากการต่อกันของยูนิตโครงสร้างกับปลายด้านหนึ่งของสารแอซิติลโคเอซึ่งถือว่าเป็นยูนิตตั้งต้น และพบว่าไม่ได้เกิดจากการผนวกสารแอซิติลโคเอเข้ากับแอซิติลโคเอเอง แต่จะเกิดจากสารแอซิติลโคเอรวมกับสารมาโลนิลโคเอแล้วเกิดการตั้ง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

คาร์บอนไดออกไซด์ออกมา ก่อนที่จะผนวกเป็นสายหลักของ โพลีเบตาทีไนด์ ซึ่งใช้วิธีการพิสูจน์โดยการติดฉลากที่คาร์บอนอะตอมด้วยสารไอโซโทป

สายหลักโพลีทีไนด์เกิดจากวิถี แอซิเตต-มาโลเนต (acetate-malonate pathway) และส่วนของ เบตาออกซอลแลคโตน ( $\beta$ -oxo-lactone) ของสารสิโรโบรพังกาทินและสารสิโมนาสโครูบรินเกิดจากการผนวกเข้าด้วยกันระหว่างเฮกซาโนเอต ( $C_6$ -units) กับแอซิเตต ( $C_2$ -units) และ ออกตาโนเอต ( $C_8$ -units) กับแอซิเตต ( $C_2$ -units) ตามลำดับ จึงหมดข้อสงสัยว่าส่วนของคาร์บอน 2 อะตอมที่มาต่อกับเฮกซาโนเอตและออกตาโนเอตเป็นแอซิเตตไม่ได้เกิดจากการผนวกเข้ากับ มาโลเนตแล้วเกิดกระบวนการคาร์บอกซิเลชัน

การสังเคราะห์สารสีในเส้นใยเชื้อรา เกิดจากการรวมตัวของอะซิเตต 1 โมลกับมาโลเนต 3 โมล ทำให้เกิดกรดไขมันที่มีสายยาวปานกลาง เช่น ออกทาโนอิกแอซิด (octanoic acid) จากการสังเคราะห์วิถีกรดไขมัน (fatty acid pathway) ซึ่งจะรวมตัวกับอะซิติลโคเอ เป็นสารคีโตแอซิดและเกิดปฏิกิริยาทรานเอสเทอริฟิเคชันกับ โครงสร้างโครโมฟอร์ เกิดเป็นสารสีส้มโมนาสโครูบรินหรือเป็นสารรูโบรพังกาทิน และเมื่อเกิดปฏิกิริยาทรานเอสเทอริฟิเคชันกับเฮกซาโนอิก (hexanoic acid) สารสีส้มจะลดลงเปลี่ยนเป็นสารสีเหลือง เกิดเป็นสารอังกักฟลาวินจาก โมนาสรูบริน ส่วนสารสีแดงโมนาสโครูบรามีนและรูโบพังกามีนจะเกิดปฏิกิริยาอะมีเนชัน (amination) ของสารสีส้มกับแอมโมเนีย

#### 2.4.5 การแยกสารสีโมแนสคัส

วิธีสกัดสีออกจากเส้นใยจะแตกต่างกันไป ทั้งทางด้านการใช้ตัวทำละลายเป็นตัวสกัด และปริมาณความเข้มข้นของตัวทำละลายที่ใช้สกัด โดยได้มีการทดลองใช้เมทานอล คลอโรฟอร์ม เอทานอล และอะซีโตน ในการสกัดสีออกจากเส้นใย พบว่าสารสีที่สกัดได้ดีที่สุด คือ เมทานอล ซึ่งสีที่สกัดได้จะมีค่าดูดกลืนแสงเด่นอยู่ที่ 2 สี ที่ความยาวคลื่น 390 นาโนเมตร (สีเหลือง) และ 500 นาโนเมตร (สีแดง)

ทำการใช้เอทานอลร้อยละ 50 ในการสกัดสีออกจากเส้นใย นำเอาส่วนใสที่กรองได้ไปวัดค่าสีด้วยสเปกโตรโฟโตมิเตอร์ ที่ความยาวคลื่น 500 นาโนเมตร นอกจากนี้ยังสามารถวัดค่าสีที่ละลายน้ำได้และสีที่ละลายได้ทั้งในน้ำและละลายในเอทานอลร้อยละ 95 ได้ด้วย นำมาวัดการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 400 นาโนเมตร และ 500 นาโนเมตร

#### 2.5 คุณสมบัติของสารสีจากเชื้อราโมแนสคัส

Su และ Huang (1980) ศึกษาคุณสมบัติของสารสีจากเชื้อรา *M.anka* V-204 พบว่าละลายได้ดีในเอทานอลแต่ละลายได้เล็กน้อยในน้ำ สารสีในตัวทำละลายที่เอชต่างกันจะได้เฉดสีแตกต่างกัน ดังนี้ ที่พีเอช 3.0–4.0 จะเป็นสีส้ม พีเอช 5.0–6.0 เป็นสีแดง และที่พีเอช 7.0–9.0 จะเป็นสีม่วงแดง เมื่อแยกสารสีจากเส้นใยมาทำปฏิกิริยากับโปรตีนที่ได้จากแป้งถั่วเหลืองจะได้เป็นสารประกอบเชิงซ้อนสีแดงเข้มละลายในน้ำได้ดี สารสีจะไวต่อแสงเมื่อละลายในน้ำแต่จะทนต่อแสงมากขึ้นเมื่อละลายใน เอทานอล และทนต่อความร้อนที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียสได้ดีเมื่ออยู่ในตัวทำละลายพีเอชเป็นกลางหรือเบส

เอกสารนี้เป็นเอกสารทูลงวนไว้สำหรับการแข่งขันเพื่อการศึกษาเท่านั้น เมื่อนำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า

ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

Sweeny และคณะ (1981) ทดสอบคุณสมบัติของสารสีโดยเปลี่ยนให้อยู่ในรูปที่ละลายน้ำได้ดีขึ้น คือ N-glucosylrubropunctamine และ N-glucosylmonascorunramine พบว่าสารทั้งสองคงสภาพต่อแสงแดดได้ดีขึ้นเมื่อเติมสาร quercetin-5-sulfonic acid สำหรับพีเอช 2.8 6-hydroxy-1,4-naphthoquinone สำหรับพีเอช 6.0 และ 1,4,6-trihydroxynaphthalene ใช้ได้ดีทั้งพีเอช 2.8 และ 6.0 เป็นสารป้องกันการสลายตัวของสารสีจากแดด

Wong และ Koehler (1983) นำสารสีแดงจากเชื้อราโมแนสคัสมาทำปฏิกิริยากับสารที่ไม่เป็นอันตรายและมีราคาถูกเพื่อให้ละลายน้ำได้ดี พบว่าสาร aminoacetic acid และ aminobenzoic acid ใช้กับสารสีแดงได้ดี สารเชิงซ้อนที่ได้คงตัวที่พีเอช 9.2 และพีเอช 7.0 มากกว่าที่พีเอช 3.0 เมื่ออยู่ในตัวทำละลายพีเอชเป็นกลางหรือด่างจะทนความร้อนและแสงอัลตราไวโอเล็ตได้ดี โดยเหลือสารสีมากกว่าร้อยละ 80 เมื่อได้รับแสงอัลตราไวโอเล็ตนาน 30 ชั่วโมง ส่วนวรรณภา (2528) พบว่าน้ำสีที่ได้จากเชื้อราโมแนสคัสโดยผ่านกระบวนการใดๆ คงตัวได้ดีที่พีเอชเป็นกลางถึงด่างเช่นกัน ทนต่ออุณหภูมิน้ำเดือดนาน 15 นาที และคงตัวได้ดีในสารละลายโซเดียมเบนโซเอท กลีเซอรอล น้ำและกรดอะซิติก

## 2.6 การใช้ประโยชน์

ในแถบเอเชียได้มีการใช้เชื้อรา *Monascus* spp. ผลิตอาหารหมัก เช่น ข้าวแดง ไวน์ข้าว (rice wine) สุราเกาหลียง (kaoliang brandy) และเต้าหู้ยี้ (tofu-yo) ซึ่งก่อให้เกิดสีส้มและกลิ่นเฉพาะ นอกจากนี้ยังใช้ข้าวแดงผสมในตำรับยาจีนเพื่อรักษาโรค

ข้าวแดงจะมีคุณค่าทางโภชนาการเพิ่มขึ้นเนื่องจากมีธาตุแคลเซียม ฟอสฟอรัส และวิตามินบีอยู่สูง จากผลการวิเคราะห์ของกรมวิทยาศาสตร์บริการ (2518) พบว่าในข้าวแดงมีปริมาณแร่ธาตุ และวิตามินสูงกว่าในข้าวสารมาก ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบกันแล้วเห็นได้ว่าข้าวแดงมีปริมาณวิตามินบีสองสูงกว่าข้าวสารถึง 185 เท่า (ตาราง 1)

ตารางที่ 1. ผลการวิเคราะห์เปรียบเทียบปริมาณแร่ธาตุและวิตามินในข้าวสารพันธุ์ขาวมะลิ และข้าวแดงที่ผลิตได้

รายการ	ข้าวพันธุ์ขาวมะลิ (มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม)	ข้าวแดงที่ผลิตได้ (มิลลิกรัมต่อ 10 กรัม)
แคลเซียม	4.30	18.70
ฟอสฟอรัส	86.70	326.00
วิตามินบี 1	0.12	0.54
วิตามินบี 2	0.04	9.28

ที่มา : กรมวิทยาศาสตร์บริการ (2518)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เชื้อรา *Monascus* spp. บางสายพันธุ์สามารถสร้างสารที่มีคุณสมบัติเป็นสารปฏิชีวนะที่มีความจำเพาะเจาะจงต่อเชื้อแบคทีเรีย *Streptococcus* spp. *Bacillus* spp. และ *Pseudomonas* spp. ซึ่งทั้ง 3 สกุลพบว่าเป็นเชื้อสาเหตุที่ทำให้เกิดอาหารเป็นพิษและก่อให้เกิดอาหารเน่าเสีย ซึ่งอาหารที่ใช้เลี้ยงเชื้อนี้คือ ยีสต์เอกซ์แทรกทอการ์ (Yeast extract Agar, YEA) (Wong and Koehler, 1981) ซึ่งได้แยกสารปฏิชีวนะจากเชื้อรา *M. purpureus* N11S แล้วนำมาทดสอบกับเชื้อแบคทีเรีย *B. subtilis* ด้วยวิธีเปเปอร์แอสเซย์ดิสก์ (paper assay disc) พบว่าต้องใช้ปริมาณอย่างน้อยที่สุด 1.5 ไมโครกรัมต่อ 6 มิลลิเมตร

ข้าวแดงได้ถูกใช้เป็นสารเจือสีในอุตสาหกรรมอาหาร ซึ่งเป็นสารสีจากธรรมชาติที่มีความปลอดภัย ราคาถูก โดยใช้ในเครื่องดื่มแอลกอฮอล์ น้ำหวาน น้ำนม นมเปรี้ยว น้ำผลไม้ แยม ขนมหลิตภัณฑ์ เนื้อสัตว์ และผลิตภัณฑ์ซูริมิ เป็นต้น

นอกจากนั้นข้าวแดงยังใช้เป็นส่วนประกอบในเครื่องยาจีน เนื่องจากมีสารโมนาโคลินเค (monacolin K) โดยสารนี้สามารถยับยั้งการทำงานของเอนไซม์ 3-hydroxy-3-methylglutaryl coenzyme A (HMG-CoA) reductase ซึ่งเป็นเอนไซม์ที่ใช้ในการสังเคราะห์โคเลสเตอรอลทำให้มีคุณสมบัติในการลดปริมาณโคเลสเตอรอลในเลือดได้ ใช้ในผู้ป่วยที่มีปริมาณไขมันในเลือดสูงและยังพบว่า สารสีโมนาสโครูบิน (monascorubin) จากเชื้อรา *M. anka* สามารถยับยั้งการส่งเสริมเนื้องอกในหนู เนื่องจากสารสีสามารถยับยั้งกระบวนการอักเสบ อันเกิดจากสารทีพีเอ (TPA : 12-O-tetradecanoylphorbol-13-acetate) ซึ่งเป็นสารที่ส่งเสริมการเกิดเนื้องอก

สารโมนาโคลินเค (monacolin K) มีผลต่อปริมาณคอเลสเตอรอล (total cholesterol) ไตรกลีเซอไรด์ (triglyceride) ไลโปโปรตีนที่มีความหนาแน่นต่ำ (low density lipoprotein cholesterol ; LDL-C) และไลโปโปรตีนที่มีความหนาแน่นสูง (high density lipoprotein cholesterol ; HDL-C) LDL-C เป็นคอเลสเตอรอลที่ไม่ดี (bad cholesterol) ทำให้เลือดตกตะกอนเป็นลิ่มแล้วเกาะติดที่ผนังเส้นเลือดเป็นสาเหตุใหญ่ที่ทำให้ผนังของเส้นเลือดภายในหนาขึ้น การไหลเวียนของเลือดไม่สะดวก ก่อให้เกิดการอุดตันของเส้นเลือด ส่วน HDL-C เป็นคอเลสเตอรอล ที่ดี (good cholesterol) เนื่องจากนำคอเลสเตอรอลที่ไม่จำเป็นต่อร่างกายกลับไปสู่ตับแล้วขับถ่ายออกเรียกระบวนการนี้ว่า “Reverse Transportation of cholesterol” ถ้าในร่างกายมีระดับ HDL-C ต่ำกว่า 35 มิลลิกรัมต่อ 100 มิลลิเมตรจะมีความเสี่ยงที่จะเป็นโรคเส้นเลือดในสมองและหัวใจ อุดตัน

ได้มีการทดลองให้หนูได้รับข้าวแดงเป็นระยะ 6 เดือนหลังจากนั้นจะวัดปริมาณไขมันในเลือดและพบว่าความเข้มข้นของซีรัมไตรกลีเซอไรด์ คอเลสเตอรอล VLDL-C (very low density lipoprotein cholesterol) และ LDL-C จะลดลง ส่วน HDL-C จะเพิ่มขึ้นเล็กน้อย เนื่องจากข้าวแดงจะมีสารในกลุ่มโมนาโคลินซึ่งเป็นสารเมแทบอลิต์ทุติยภูมิที่ยับยั้งการทำงานของเอนไซม์ HMG-CoA reductase ซึ่งเป็นเอนไซม์ที่ใช้ในการสังเคราะห์โคเลสเตอรอล

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

นอกจากนี้ยังมีการทดลองใช้สารสีจาก *M. rubiginosus* เจือสีในผลิตภัณฑ์นมเปรี้ยว โดยเติมสารสีในปริมาณต่าง ๆ กัน 3 ระดับ คือ ร้อยละ 0.2 0.5 และ 1 และได้นำมาเปรียบเทียบกับนมเปรี้ยวธรรมชาติ นมเปรี้ยวที่เติมสารสีร้อยละ 0.2 จะมีแดงอ่อนและนมเปรี้ยวที่เติมสารสีร้อยละ 1 จะมีสีแดงเข้ม

การสกัดสารสีโมนัสคัสจาก *M. purpureus* DSM 1379 ด้วยเมทานอลแล้วเติมลงในไส้กรอกแพรงเฟอเตอร์เพื่อลดปริมาณไนโตรเจนในผลิตภัณฑ์ ซึ่งพบว่าสารสีสกัดจะทำให้เกิดสีน้ำตาลแดง ซึ่งเป็นสีที่ผู้บริโภคต้องการในผลิตภัณฑ์ที่ไม่มีไนโตรเจนและเมื่อนำไปให้แสงเป็นเวลา 30 นาที และ 2.5 ชั่วโมง สีของไส้กรอกที่เติมสารสีโมนัสคัสจะมีการเปลี่ยนแปลงเพียงเล็กน้อย

มีการศึกษาคุณสมบัติของสารสีจาก *M. ruber* ในอาหารเลี้ยงเชื้อโดยใช้เอทานอลและ กลูตามัต เป็นแหล่งคาร์บอนและแหล่งไนโตรเจน หลังจากการสกัดและการทำให้บริสุทธิ์ก็ได้ตรวจสอบคุณสมบัติของสารสีที่อยู่ในสารละลาย โดยทดสอบความคงตัวของสารสีทั้งในสารละลายและเมื่อเติมลงในผลิตภัณฑ์เนื้อสัตว์ พบว่าสารสีที่เติมลงในผลิตภัณฑ์จะยังคงอยู่ได้เมื่อเก็บที่ 4 องศาเซลเซียสเป็นเวลานานถึง 3 เดือน จะคงตัวอยู่ระหว่างร้อยละ 92-98 จากการทดสอบทางประสาทสัมผัสปรากฏว่าผลิตภัณฑ์ที่เติมสารสีจาก *M. ruber* จะช่วยเพิ่มกลิ่นรส เนื่องจากสารสีรวมตัวกับกลูตามัต

ได้มีการศึกษาการใช้ประโยชน์จากสารสีเพื่อผลิตเหล้าสาเกโดยทำโปรโตพลาสทีวชันระหว่างเชื้อรา *M. anka* กับเชื้อรา *Aspergillus oryzae* การเลี้ยงโดยใช้เทคนิคถึงการหมักแห้งและหมักเปียก (solid-liquid state culture method)

นอกจากนี้ยังมีศึกษาการใช้ข้าวแดงเพื่อปรับปรุงสีในไส้กรอกอิมัลชัน โดยเปรียบเทียบด้วยการประเมินผลทางประสาทสัมผัสกับไส้กรอกที่ใช้ผงเพอร์ร้อยละ 0.3 พบว่าข้าวแดงบดละเอียดในระดับร้อยละ 0.6 ของน้ำหนักเนื้อ ผู้ชิมให้การยอมรับมากที่สุดส่วนการใช้สีที่สกัดจากข้าวแดงบดละเอียด พบว่าไส้กรอกจากการสีที่สกัดจากข้าวแดงบดละเอียดในระดับร้อยละ 0.3 0.6 และ 0.9 ไม่มีความแตกต่างกันในเรื่องนี้และการยอมรับโดยรวมและเมื่อเก็บไส้กรอกที่ปรับปรุงสีโดยใช้ข้าวแดงบดละเอียดพบว่าไม่มีการเปลี่ยนแปลงของค่าสี

การผลิตสีแดงจากเชื้อราโมนัสคัส โดยวิธีการหมักแห้งนอกจากจะผลิตจากข้าวแล้ว ยังสามารถผลิตได้จากข้าวโพด ข้าวฟ่าง ขนบึง ถั่วเหลือง ชานอ้อย ถั่วเขียว มันสำปะหลัง มันเทศ และมันฝรั่ง เป็นต้น และยังสามารถพัฒนาเลี้ยงเชื้อราในอาหารเหลวได้ออกมาในรูปแบบอาหารที่สามารถละลายน้ำได้มากขึ้น

## 2.7 ความปลอดภัยของสารสีโมนัสคัส

บุษบา และวรรณภา (2528) ได้ศึกษาความปลอดภัยของสารสีจากเชื้อราโมนัสคัสโดยวิเคราะห์หาโลหะหนัก เช่น โครเมียม ตะกั่ว สารหนู ในน้ำสี พบว่าไม่มีโลหะหนักทั้ง 3 ชนิดปะปนอยู่ในน้ำสีเลย

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

บุษบา และคณะ (2531) พบว่าน้ำสีจากเชื้อราโมแนสคัสไม่เป็นอันตรายใดๆ ต่อไขไก่ฟัก ไม่ทำให้โครโมโซมเม็ดเลือดขาวของคนเปลี่ยนแปลง และไม่เป็นพิษต่อหนูทดลองที่ได้รับสารสีในอัตรา 0.02 0.10 และ 2.00 กรัมต่ออาหาร 1 กิโลกรัม เป็นเวลา 12 สัปดาห์

รวัช และคณะ (2530) เปรียบเทียบผลของสีปองโซ 4 อาร์ ซึ่งเป็นสีสังเคราะห์และสารสีจากเชื้อราโมแนสคัสต่อความผิดปกติของโครโมโซมของคน พบว่าสีปองโซ 4 อาร์ ทำให้โครโมโซมผิดปกติสูงถึงร้อยละ 28.64 ขณะที่สารสีจากเชื้อราโมแนสคัสไม่ทำให้โครโมโซมผิดปกติแต่อย่างใด

## 2.8 อันตรายของไนเตรตและไนไตรท์

ทั้งไนเตรตและไนไตรท์เป็นพิษแก่ร่างกายเมื่อบริโภคในปริมาณมากเกินไป โดยเฉพาะไนไตรท์ที่มีพิษแรงกว่าไนเตรต เพราะเมื่อซึมผ่านลำไส้เข้าสู่กระแสโลหิตแล้วจะไปออกซิไดส์ฮีโมโกลบินในเม็ดเลือดแดงกลายเป็นเมทฮีโมโกลบิน (metmyoglobin) ซึ่งจะทำให้เม็ดเลือด นั้นหมดสภาพไม่สามารถลำเลียงออกซิเจนได้อีก ความเป็นพิษไนเตรตได้มีรายงานไว้ว่า เด็กดื่มน้ำที่มีไนเตรตเพียง 30 พีพีเอ็มแล้วเสียชีวิต แสดงว่าไนเตรตมีพิษต่อเด็กมาก โดยเฉพาะทารกที่อายุต่ำกว่า 6 สัปดาห์เพราะในกระเพาะของเด็กมีแบคทีเรียที่รีดิวซ์ไนเตรตให้เป็นไนไตรท์ได้ ประกอบกับเด็กยังไม่สร้างกรดเกลือในกระเพาะที่จะช่วยกำจัดแบคทีเรียดังกล่าวได้ แม้ในผู้ใหญ่ที่ได้รับไนเตรตในปริมาณมากเกินไป และมีเชื้อแบคทีเรียดังกล่าวอยู่ในกระเพาะจะได้รับพิษดังกล่าวได้เช่นกัน จึงเป็นข้อพึงระวังการบริโภคผลิตภัณฑ์พวกเนื้อสัตว์ในเด็กอ่อน ปัจจุบันในประเทศไทยยังได้กำหนดให้ไนเตรตและไนไตรท์เป็นสารเคมีถนอมอาหารชนิดสังเคราะห์ (synthetic chemical preservative) มีกฎหมายควบคุม

นอกจากพิษอันเนื่องจากไนเตรตและไนไตรท์โดยตรงดังกล่าวแล้ว ยังพบว่าสารประกอบดังกล่าวจะช่วยให้เกิดสารประกอบที่เรียกว่าไนโตรซามีน (nitrosamine) ซึ่งได้พิสูจน์แล้วว่าสารนี้คือ สารที่ก่อให้เกิดโรคมะเร็ง (carcinogen) เช่น ไดเอทิลไนโตรซามีน (diethylnitrosamine) เป็นสาเหตุโรคมะเร็งในตับของสัตว์ทดลอง (สุภาวดี อินทร์เขียว, 2545)

## 2.9 การผลิตและแปรรูปวุ้นน้ำมะพร้าว

วุ้นมะพร้าว หรือวุ้นน้ำมะพร้าว หรือวุ้นสวรรค์ หรือลูกพร้าว หรือวุ้นส้ม หรือเห็ดชาแดง หรือเห็ดรัสเซีย หรือเห็ดกัมพูชา เป็นผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมเกษตรที่น่าสนใจ เนื่องจากผลิตได้ง่ายในครัวเรือนและระดับอุตสาหกรรม ต้นทุนในการผลิตต่ำ เพราะใช้น้ำมะพร้าวแก่ที่เหลือทิ้งมาใช้ให้เกิดประโยชน์ วุ้นที่ได้สามารถนำมาแปรรูปเป็นอาหารคาวหวานได้มากมายหลายชนิด อาหารคาวจะปรุงโดยใช้วุ้นสวรรค์แทนเนื้อปลาหมึกหรือแมงกะพรุน ทำยำต่างๆ แกงเผ็ด แกงจืด ผัดเผ็ด ผัดกระเพราเป็นต้น อาหารหวาน ได้แก่ วุ้นในน้ำเชื่อม วุ้นกรอบ เยลลี่ รวมมิตร แยมวุ้นสวรรค์ อีกทั้งหลังการหมักจะได้น้ำส้มสายชูเป็นผลพลอยได้ด้วย

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

วุ้นมะพร้าว จัดเป็นแผ่นวุ้นชนิดเซลลูโลสเจล (gelatinous bacterial cellulose) ที่สร้างขึ้นโดยแบคทีเรีย *Acetobacter acetii* subspecies *xylinum* หรือ *Acetobacter xylinum* นอกจากแบคทีเรียสกุล *Acetobacter* แล้วยังมีแบคทีเรียสกุลอื่นๆ ที่สร้างวุ้นชนิดนี้ ได้แก่ *Rhizobium* *Alcaligenes*, *Agrobacterium* และ *Pseudomonas* เป็นต้น

แบคทีเรีย *Acetobacter xylinum* เป็นแบคทีเรียที่นิยมนำมาใช้ผลิตวุ้นมะพร้าว จัดอยู่ในสกุล *Acetobacter* spp. เรียกกันทั่วไปว่า Acetic acid bacteria หรือแบคทีเรียน้ำส้มสายชูเป็นเชื้อที่ต้องการอากาศในการเจริญเติบโต โคโลนีที่ขึ้นอยู่บนอาหารวุ้นมีลักษณะกลมมน ทึบแสงสีน้ำตาลอ่อน ผิวเรียบมัน มีเส้นผ่าศูนย์กลางขนาด 2 มิลลิเมตร สามารถผลิตวุ้นเซลลูโลสได้ที่ผิวหน้าของอาหารเหลว

เนื่องจากวุ้นมะพร้าวมีปริมาณเส้นใยอาหารอยู่มาก เป็น Micro-Fibrill Cellulose ที่มีความละเอียดอ่อนและนุ่มกว่า Dietary Fiber ที่พบในผัก ผลไม้ เมื่อรับประทานแล้วจะไปช่วยในระบบการย่อยและขับถ่ายของร่างกาย สามารถช่วยระบายพิษและลดปัญหาที่เกี่ยวกับระบบทางเดินอาหารและระบบขับถ่ายได้เป็นอย่างดี คุณประโยชน์ของการบริโภคอาหารที่มีเส้นใยสูง จะช่วยในการควบคุมน้ำหนัก ช่วยป้องกันโรคท้องผูก โรคมะเร็งในลำไส้ใหญ่ โรคกรดไหลย้อน ลดการเกิด คอเลสเตอรอลในเส้นเลือด และยังช่วยลดการดูดซึมสารพิษต่างๆ ในระบบการย่อยของร่างกายด้วย การบริโภคอาหารที่มีเส้นใยเป็นประจำมีผลดีต่อสุขภาพ โดยเฉพาะผู้ที่ไม่ชอบทานผักและผลไม้ หรือผู้ที่กลัวสารพิษตกค้าง ยาฆ่าแมลงในผักผลไม้ อาจหันมาบริโภควุ้นมะพร้าวแทนได้ วุ้นมะพร้าวนอกจากจะมีปริมาณเส้นใยสูงและแคลอรีต่ำแล้ว ยังมีแร่ธาตุอื่นๆ อยู่ด้วย

## 2.10 ส่วนประกอบและคุณค่าทางอาหารของวุ้นน้ำมะพร้าว

วุ้นน้ำมะพร้าวนอกจากผลิตง่าย ต้นทุนการผลิตต่ำ ยังมีคุณค่าทางอาหารคือ มีแร่ธาตุและวิตามินต่างๆ ดังต่อไปนี้

### ตารางที่ 2 ผลการวิเคราะห์ส่วนประกอบของวุ้นน้ำมะพร้าว

		ผลการวิเคราะห์โดย	
		กรมวิทยาศาสตร์บริการ	กองเกษตรเคมี
น้ำ	ร้อยละ	94.4	94.6
ไขมัน	ร้อยละ	0.05	0.06
ไฟเบอร์	ร้อยละ	1.10	1.15
โปรตีน	ร้อยละ	0.68	0.84
เถ้า	ร้อยละ	0.77	0.10

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

คาร์โบไฮเดรต	ร้อยละ	3.00	3.20
แคลเซียม	(มิลลิกรัม/100กรัม)	34.5	5.20
เหล็ก	(มิลลิกรัม/100กรัม)	0.20	-
ฟอสฟอรัส	(มิลลิกรัม/100กรัม)	22.00	5.70
วิตามินบี 1	(มิลลิกรัม/100กรัม)	0.01	-
วิตามินบี 2	(มิลลิกรัม/100กรัม)	0.02	-
ไนอาซิน	(มิลลิกรัม/100กรัม)	0.22	0.22

ที่มา : สมคิด ธรรมรัตน์ (2531)

## 2.11 แบคทีเรียที่ผลิตแบคทีเรียเซลลูโลส

Kang และ Corrtel (1979) พบว่าโพลีแซคคาไรด์ที่สังเคราะห์ขึ้น โดยแบคทีเรียแบ่งออกได้เป็น 2 ชนิด คือ โสโมโพลีแซคคาไรด์และเฮเทอโรโพลีแซคคาไรด์ สายพันธุ์แบคทีเรียชนิดต่างๆที่สามารถผลิตสารโพลีแซคคาไรด์ อาทิเช่น *Corynebacterium* sp., *Arthobacter vicosus* NRRL B-1797 , *Alcaligenes faecalis* var. *myxogenes* 10C3 , *Pseudomonas solanacearum* , *Erwinia stewartii coli* , *Erwinia amylovora* , *Acinetobacter vinelandii* strain D-0.5 , *Acinetobacter* sp. Strain 12 , *Leuconostoc mesenteroides* , *L. dextranicum* , *Xanthomons campestris* และ สายพันธุ์ *Acetobacter* sp.

เชื้อแบคทีเรียที่ได้รับความสนใจในการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสในระดับอุตสาหกรรม ได้แก่เชื้อ *Acetobacter* sp. เป็นแบคทีเรียแกรมลบ หรือ Gram variable จัดอยู่ในแฟมิลี Acetobacteraceae สายพันธุ์ที่สำคัญและใช้ในการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสกันอย่างกว้างขวางคือ *A. xylinum* , *A. pasteurianus* , *A. hansenii* , *A. sucrofermantans* และ *A. acetigenumx* สำหรับ *Acetobacter aceti* subsp. *xylinum* เซลล์มีลักษณะรูปร่างรีจนถึงเป็นท่อน อาจเป็นท่อนตรงหรือโค้งเซลล์เดี่ยว เป็นคู่ หรือต่อกันเป็นสาย ขนาดเซลล์กว้างประมาณ 0.6-0.8 ไมครอน ยาวประมาณ 1.0-4.0 ไมครอน และอาจพบในลักษณะกลมยืดยาว (elongation) บวม (swollen) รูปกระบอง (clop shape) หรือเป็นเส้นสาย (filamentous) เคลื่อนที่ได้โดยใช้แฟลกเจลลารอบเซลล์หรือแฟลกเจลลาที่ขั้วเซลล์ หรือไม่เคลื่อนที่ ไม่สร้างเอนโดสปอร์ (endospore) โคลินีของเชื้อ *Acetobacter* sp. มีสีชมพูเนื่องจากการสังเคราะห์สารพอร์ไฟริน (porpyrin) ต้องการอากาศ (aerobic) มีเมแทบอลิซึมจากการหายใจด้วยออกซิเจน โดยออกซิเจนเป็นตัวรับอิเล็กตรอนตัวสุดท้าย (terminal electron acceptor) ในกระบวนการเปลี่ยนสารอาหารให้เป็นพลังงาน (Goselle และ Swings, 1985) เป็นพวกเคมีอออร์กานโอโทรฟิก (chemoorganotrophic) สร้างเอนไซม์คะตะเลส (catalase positive) สภาวะที่เหมาะสมต่อการเจริญเติบโต คือที่พีเอช 5.4 - 3.3 และอุณหภูมิประมาณ 25 – 30 องศาเซลเซียส (Kring และ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

Holt, 1984) ไม่สร้างก๊าซไฮโดรเจนซัลไฟด์ ( $H_2S$ ) สามารถออกซิไดซ์ เอทานอลเป็นกรดอะซิติก และออกซิไดซ์ กรดอินทรีย์ประเภทอะซิเตทและแลคเตทเป็นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์และน้ำ

แหล่งคาร์บอนที่เหมาะสมต่อการเจริญเป็นสารประเภทเอทานอล กลีเซอรอล แลคเตท กลูโคส ซูโครส ฟรุคโตส แลคโตส และอะราบีโนส (Holt และคณะ, 1994) สามารถสร้างกรดจากเอทานอล และยังสามารถเจริญเติบโตได้ในอาหารที่มีเอทานอลและโพรพานอล อุณหภูมิที่สามารถยับยั้งเชื้อได้คือ 65 – 70 องศาเซลเซียส

## 2.12 กระบวนการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสโดยเชื้อ *A. xylinum*

ลักษณะการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสโดยเชื้อ *A. xylinum* เป็นแบบ Growth associated (Ishikawa และคณะ, 1995) มีลักษณะสำคัญคือการเจริญเติบโตและการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสเกิดพร้อมกัน โดยในระหว่างช่วงการเจริญเติบโต (trophophase) แบคทีเรียที่ผลิตเซลลูโลสจะมีการเพิ่มจำนวนเซลล์เป็นจำนวนมากและมีการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสออกมาน้อย แต่ในช่วงผลิตผลิตภัณฑ์คือแบคทีเรียเซลลูโลส (idiophase) จะมีการเจริญของเซลล์เพียงเล็กน้อยแต่มีการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสสูงสุด สำหรับกระบวนการผลิตต่างๆ ในการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสแบ่งออกได้ดังนี้

### 1. กระบวนการหมักบนอาหารเหลว

การหมักวิธีนี้โดยทั่วไปใช้น้ำมะพร้าว ซึ่งเป็นวัตถุดิบใช้จากโรงงานอาหารและภาชนะที่ใช้มักเป็นถาดอลูมิเนียมหรือพลาสติกผิวเรียบ อาหารเลี้ยงเชื้อที่เหมาะสมกับการเจริญเติบโตของแบคทีเรีย ความเข้มข้นของแหล่งคาร์บอนโดยใช้น้ำตาลซูโครสให้มีความเข้มข้นร้อยละ 5 – 10 และ pH เริ่มต้นปรับด้วยกรดอะซิติกเข้มข้นให้อยู่ในช่วงพีเอช 4.0 – 5.0 ธาตุอื่นๆที่เติม อาทิเช่น แอมโมเนียมซัลเฟต ( $(NH_4)_2SO_4$ ) (วราวุฒิและคณะ, 2535) หรือไดแอมโมเนียมซัลเฟต ( $(NH_4)_2HPO_4$ ) (Lapus และคณะ, 1967) สำหรับเป็นแหล่งไนโตรเจน (N-source) การฆ่าเชื้อใช้วิธีการต้มให้เดือด เมื่ออาหารเย็นเทอาหารเลี้ยงเชื้อลงในถาดอลูมิเนียมหรือพลาสติกผิวเรียบ ให้มีระดับความลึก 10 – 15 เซนติเมตร คลุมภาชนะด้วยผ้าขาวบางที่ฆ่าเชื้อแล้ว ห้องบ่มรวมควรมีฆ่าเชื้อด้วยไซยาไนด์ก่อนการหมัก 2 – 3 วัน ห้องมีการระบายอากาศ จากนั้นใส่กล้าเชื้อที่มีอายุ 24 ชั่วโมง ประมาณร้อยละ 10 – 40 (วราวุฒิ และคณะ, 2536) หลังจากการหมักเป็นเวลา 7 – 14 วัน แบคทีเรียจะผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสบนผิวหน้าของอาหารเลี้ยงเชื้อมีลักษณะสีขาวครีม มีเนื้อสัมผัสที่เหนียวและแน่น และที่สำคัญ คือมีปริมาณแบคทีเรียเซลลูโลสสูง มีชื่อเรียกหลายชื่อ เช่น วัณสวรรค์ วัณมะพร้าว และเห็ดรัสเซีย

การหมักวิธีนี้อัตราการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสในช่วง 10 วันแรกของการหมักจะมีอัตราการผลิตสูง ดังนั้นในการควบคุมการหมักจำเป็นต้องคำนึงถึงแหล่งอาหารให้มีทั้งชนิด และปริมาณที่เหมาะสมสำหรับสายพันธุ์ที่ได้ผ่านการคัดเลือกมาแล้ว หลังจาก 10 วันแรกของการหมัก พบว่าอัตราการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสต่ำลง เนื่องจากขาดอาหารเหลือน้อย

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

นอกจากนี้ยังพบว่าเมื่อแบคทีเรียที่ผลิตแบคทีเรียลเซลลูโลสบนผิวหน้าของอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีความหนามากขึ้น ทำให้อากาศซึมผ่านลงไปได้ยากขึ้น จึงมีผลต่ออัตราการเจริญและการผลิตแบคทีเรียลเซลลูโลส ในระหว่างการหมักควบคุมอุณหภูมิให้อยู่ในช่วง 28 – 35 องศาเซลเซียส และปรับค่าพีเอชให้อยู่ในช่วง 3.5 – 4.0 โดยการเติมกรดอะซิติก

นอกจากน้ำมะพร้าวและน้ำสับปะรด สามารถผลิตแบคทีเรียลเซลลูโลสได้จากหางนมหรือเวย์ (whey) (วารุณี และคณะ, 2536) ซึ่งเป็นผลิตผลพลอยได้ส่วนใหญ่จากการผลิตเนยแข็ง หรือการแยก เคซีน (casein) ซึ่งหางนมมีส่วนประกอบโดยประมาณดังนี้ น้ำตาลแลคโทสร้อยละ 4.8 โปรตีน 0.85 ไขมัน 0.35 แร่ธาตุ 0.60 และน้ำ 93.40 (Delhi, 1980) หางนมสามารถนำมาเพาะเลี้ยงเพื่อผลิต แบคทีเรียลเซลลูโลส โดยเชื้อ *A. xylinum* แบบอยู่กับที่ในถาด อัตราการผลิตแบคทีเรียลเซลลูโลสขึ้นอยู่กับพื้นที่ผิวของอาหารเลี้ยงเชื้อ ผลผลิตแบคทีเรียลเซลลูโลสมีความสัมพันธ์กับการใช้สารอาหาร การผลิตแบคทีเรียลเซลลูโลสจะมีอัตราลดลงเมื่อสารอาหารมีความเข้มข้นสูง เนื่องจากการผลิต กรดกลูโคนิกจากน้ำตาลกลูโคสบางส่วน และเกิด catabolite repression มีการผลิตเอนไซม์เซลลูเลสในน้ำหมักมีผลทำให้ปริมาณแบคทีเรียลเซลลูโลสลดลง (Tahara และคณะ, 1997)

## 2. กระบวนการหมักในอาหารเหลว (submerged culture)

Toyosaki และคณะ (1995) ได้รายงานผลการผลิตแบคทีเรียลเซลลูโลส โดยใช้เชื้อ *A. xylinum* BPR 2001 ในถังหมัก และใช้อาหารเหลว CSL – fructose medium พบว่าการผลิตแบคทีเรียลเซลลูโลสมีประสิทธิภาพสูง องค์ประกอบของอาหารเลี้ยงเชื้อประกอบด้วยน้ำแซ่ข้าวโพด (CSL) และน้ำตาลฟรุคโตส อาหารเลี้ยงเชื้อฆ่าเชื้อด้วยหม้อนึ่งความดันอุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที เมื่ออาหารเย็นลงจะใส่กล้าเชื้อที่มีอายุ 24 ชั่วโมง ประมาณร้อยละ 5 – 10 ให้เชื้อเจริญในสภาพที่มีอัตราการกวน และให้อากาศ ควบคุมค่าพีเอชในระหว่างหมักให้คงที่ประมาณ 5.0 ด้วยกรดซัลฟิวริก และก๊าซแอมโมเนีย ควบคุมอุณหภูมิของหมักที่ 28 – 32 องศาเซลเซียส อัตราการกวน 1,000 รอบต่อนาที และอัตราการให้อากาศ 1 ปริมาตรต่อปริมาตรต่อนาที ระยะเวลาในการหมัก 3 – 5 วัน ซึ่งแบคทีเรียลเซลลูโลสที่ได้จากกระบวนการหมักจะมีลักษณะเป็นเม็ด การหมักในอาหารเหลวมีหลายรูปแบบ อาทิ เช่น การหมักแบบกะ (batch culture) (Toyosaki และคณะ, 1995) ทั้งการหมักในถังหมักเดี่ยวและหลายถังหมัก (single และ multi – stage) แบบกึ่งกะ (fed batch culture) (Hwang และคณะ, 1999 ; Yang และคณะ, 1998) และแบบต่อเนื่อง (continuous culture) โดยทั่วไปการผลิตแบคทีเรียลเซลลูโลสก็ยังคงใช้กรรมวิธีการหมักแบบกะเนื่องจากประสิทธิภาพสูง

การหมักแบบกะในอาหารเหลวมีข้อดีคือ ใช้วัตถุดิบที่มีน้ำตาลเป็นองค์ประกอบได้ทุกชนิด ผลิตแบคทีเรียลเซลลูโลสสูงกว่าการหมักแบบบนอาหารเหลวร้อยละ 40 ปรับปรุงวิธี และควบคุมกระบวนการหมักได้ง่าย ใช้พื้นที่และแรงงานคนน้อย และสามารถควบคุมสภาพปลอดเชื้อได้ง่าย

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

### 2.13 ปัจจัยที่มีผลต่อการเจริญเติบโตและการสังเคราะห์เซลลูโลสโดยแบคทีเรีย

ปัจจัยที่มีผลต่อการเจริญเติบโตของเซลล์ตลอดจนการสังเคราะห์แบคทีเรียเซลลูโลสของเชื้อ *A. xylinum* มีดังต่อไปนี้

#### 1. แหล่งคาร์บอน (C-source)

คาร์บอนเป็นธาตุที่มีความสำคัญในการสังเคราะห์เซลล์และพลังงาน โดยทั่วไปจุลินทรีย์ที่เจริญในสภาวะที่ไม่มีอากาศจะใช้แหล่งคาร์บอนประมาณร้อยละ 10 ในการสังเคราะห์เซลล์ ส่วนแบคทีเรียที่เจริญในสภาวะที่มีอากาศจะใช้แหล่งคาร์บอนประมาณร้อยละ 50-55 ในการสังเคราะห์เซลล์ (Stabury และ Whitaker, 1984) ในการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลส โดยเชื้อแบคทีเรียนี้ต้องการแหล่งคาร์บอนที่จำเพาะเจาะจงและแน่นอนสำหรับใช้ในการสร้างแบคทีเรียเซลลูโลส ในกรณีนี้ซึ่งพบว่าแบคทีเรียเซลลูโลสซึ่งเป็นสารประกอบประเภทไฮโมโพลีแซคคาไรด์ที่สังเคราะห์โดยเอนไซม์ชนิดเดียว แต่เชื้อแบคทีเรียที่ต้องการแหล่งคาร์บอนที่ไม่จำเพาะเจาะจง จะสามารถสังเคราะห์แบคทีเรียเซลลูโลสได้จากแหล่งคาร์บอนหลายชนิด (Crueger และคณะ, 1982)

Hestrin และคณะ (1947) รายงานว่าแหล่งคาร์บอนที่เหมาะสมต่อการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสโดยเชื้อ *A. xylinum* เช่น น้ำตาลกลูโคสและฟรุกโตส ตามลำดับ แหล่งไนโตรเจนอนินทรีย์ที่เหมาะสมต่อการสังเคราะห์แบคทีเรียเซลลูโลส เช่น แอมโมเนียมฟอสเฟตและแอมโมเนียมซัลเฟต

Alaban (1962) ได้ศึกษาชนิดของน้ำตาลที่เหมาะสมต่อการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสของเชื้อ *Acetobacter* sp. ประกอบด้วยน้ำตาลกลูโคส ซูโครส กาแลคโตส แมนนิทอล มอลโทส แลคโตส และอะราบินอส พบว่าการหมักเซลลูโลสในซัสเตรทที่มีน้ำตาลกลูโคส ซูโครสและกลีเซอรอลเป็นองค์ประกอบ สามารถผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสได้สูงกว่าน้ำตาลชนิดอื่นๆ ผลผลิตของแบคทีเรียเซลลูโลสต่อน้ำตาลชนิดต่างๆ สามารถสรุปได้ดังตารางที่ 3

Lapus และคณะ (1967) พบว่าความเข้มข้นของน้ำตาลซูโครสที่เหมาะสมต่อการสังเคราะห์แบคทีเรียเซลลูโลสจะอยู่ในช่วงร้อยละ 5-7 Francis และคณะ (1954) ได้นำเชื้อแบคทีเรียที่สามารถผลิตเซลลูโลสได้หลายพันธุ์มาเพาะเลี้ยงในอาหารน้ำมะพร้าวที่มีการเติม น้ำตาลซูโครสร้อยละ 5 เพื่อศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลส พบว่าสภาวะที่เหมาะสมคือพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อเริ่มต้นอยู่ระหว่าง 4.0-6.0 ที่อุณหภูมิ 28-32 องศาเซลเซียส แหล่งไนโตรเจนเหมาะสม ประกอบด้วยเปปโตนและสารสกัดจากยีสต์ แหล่งคาร์บอนที่เหมาะสม เช่น น้ำตาลซูโครส กลูโคส และแลคโตส ตามลำดับ

ตารางที่ 3 ผลของแหล่งคาร์บอนชนิดต่างๆ ในการสังเคราะห์แบคทีเรียลเซลลูโลสของเชื้อ

*A. xylinum*

จำพวกของสารอาหารคาร์บอน	ชนิด	ผลผลิตของเซลลูโลส (ร้อยละ)
Monosaccharide	D-fructose	92
	D-galactose	15
	D-glucose	100
	D-mannose	6
	D-xylose	11
	L-arabinose	14
	L-sorbose	11
Disaccharide	Lactose	16
	Maltose	7
	Sucrose	33
	Starch	18
	Ethanol	4
	Ethylene glycol	1
	Diethylene glycol	1
	Propylene glycol	8
	Glycerol	93
	Myo-inositol	17
	Organic acids	Citric acid
L-malic acid		15
Succinic acid		12
Other.	D-glucono lactone	62
	No carbon source	2

ที่มา : Satoshi และคณะ (1993)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

Mosaoka และคณะ (1993) พบว่าผลผลิตของแบคทีเรียลเชลลูโลสจะมีความสัมพันธ์กับการใช้สารอาหารน้ำตาลกลูโคส ผลผลิตของแบคทีเรียลเชลลูโลสจะลดลงเมื่อความเข้มข้นของสารอาหารน้ำตาลกลูโคสเพิ่มขึ้น เนื่องจากน้ำตาลกลูโคสถูกเปลี่ยนไปเป็นกรดกลูโคนิก และกรดคีโตกลูโคนิก

แหล่งคาร์บอนจะมีความสำคัญต่อการเจริญเติบโตและการสังเคราะห์แบคทีเรียลเชลลูโลสของเชื้อ *Acetobacter* sp. โดยเป็นแหล่งพลังงานแก่เซลล์และเป็นองค์ประกอบหลักของแบคทีเรียลเชลลูโลส เป็นน้ำตาลโมเลกุลเดี่ยวและน้ำตาลโมเลกุลคู่ ซึ่งรวมทั้งน้ำตาลกลูโคส ฟรุกโตส กาแลคโตส ซูโครส มอลโทส และแมนโนส เป็นต้น นอกจากนี้ยังพบว่าเชื้อแบคทีเรียผลิตเชลลูโลสบางสายพันธุ์มีความสามารถในการใช้สารในกลุ่มแอลกอฮอล์ อาทิเช่น กลีเซอรอล ไกลคอล เอทานอล และโพรพานอล เป็นแหล่งคาร์บอนเพื่อเป็นแหล่งให้พลังงาน (Yoshinaga และคณะ, 1997) แหล่งคาร์บอนที่ต่างกันจะมีผลต่อกิจกรรมของ phosphocose isomerase และในแหล่งคาร์บอนที่เป็นน้ำตาลฟรุกโตส พบว่ากิจกรรมของเอนไซม์ UDPG pyrophosphorylase สูงขึ้น ซึ่งมีความสำคัญต่อการสังเคราะห์แบคทีเรียลเชลลูโลส

## 2. แหล่งไนโตรเจนและสารอาหารอื่นๆ

เซลล์แบคทีเรียมีไนโตรเจนเป็นองค์ประกอบประมาณร้อยละ 8-10 ของน้ำหนักแห้ง ความต้องการไนโตรเจนของแบคทีเรียแต่ละชนิดแตกต่างกันไป แบคทีเรียบางสายพันธุ์สามารถเจริญเติบโตได้ในอาหารที่มีสารไนโตรเจนอนินทรีย์ (inorganic nitrogen) แต่บางสายพันธุ์ต้องการสารไนโตรเจนอินทรีย์ (organic nitrogen) แหล่งไนโตรเจนอินทรีย์ที่สำคัญเป็นสารประเภทก๊าซแอมโมเนียม กลีเซอแอมโมเนียม และไนเตรท สำหรับแอมโมเนียมซัลเฟต ปกติเมื่อแอมโมเนียม ( $\text{NH}_4^+$ ) ถูกใช้ไปจะทำให้ค่าพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อจะเป็นกรด เพราะจะเกิดการสะสมอนุมูลซัลเฟต ( $\text{SO}_4^-$ ) ขึ้น ส่วนก๊าซแอมโมเนียมและไนเตรท เมื่อถูกเมตาโบไลต์และทำให้เกิดสภาวะที่เป็นด่างในอาหารเลี้ยงเชื้อ (Stabury และ Whitaker, 1984) สารไนโตรเจนอินทรีย์ที่สำคัญ ประกอบด้วย เปปโติน สารสกัดจากยีสต์ และเคซีน

Stabury และ Whitaker (1984) รายงานว่าธาตุอาหารอื่นๆ มีความจำเป็นเกี่ยวกับอัตราการสังเคราะห์แบคทีเรียลเชลลูโลสภายนอกเซลล์ เช่น แหล่งไนโตรเจน แคลเซียม และฟอสเฟต เป็นต้น อย่างไรก็ตามชนิดและปริมาณของธาตุอาหารที่เหมาะสมขึ้นอยู่กับชนิดของผลิตภัณฑ์ที่ต้องการและสายพันธุ์ของแบคทีเรียที่ผลิตเชลลูโลส รวมถึงสภาวะการเพาะเลี้ยงแบคทีเรียที่ผลิตเชลลูโลส อาทิเช่น พีเอช อุณหภูมิ และการให้อากาศ แหล่งไนโตรเจน เป็นสารอาหารที่สำคัญต่อการเจริญเติบโตของแบคทีเรียแต่ถ้ามีปริมาณสูงจะลดประสิทธิภาพการเปลี่ยนสารคาร์โบไฮเดรตเป็นแบคทีเรียลเชลลูโลส สำหรับโปตัสเซียมและโซเดียมไนเตรท แบคทีเรียไม่สามารถใช้ได้ และยังเป็นพิษต่อเชื้ออีกด้วย (Lapuz และคณะ, 1967)

## 3. อุณหภูมิ

Alaban (1962) และ Lapuz และคณะ (1967) ได้รายงานสอดคล้องกันว่าในการหมักเชื้อ *Acetobacter* sp. ในน้ำมะพร้าวที่อุณหภูมิในช่วง 10-45 องศาเซลเซียส พบว่าที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส เชื้อสามารถ  
เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาด้านนี้ เมื่ออนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เจริญเติบโตได้แต่จะไม่ผลิตแบคทีเรียลเชลลูโลส การสังเคราะห์แบคทีเรียลเชลลูโลสจะเริ่มมีการผลิตตั้งแต่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียสจนถึงช่วงอุณหภูมิ 28-32 องศาเซลเซียส ซึ่งเป็นช่วงที่เชื้อสามารถเจริญเติบโตและผลิตเชลลูโลสในปริมาณสูง เมื่ออุณหภูมิสูงจะเกิดผลเสียต่อคุณสมบัติของเอนไซม์หรือการเสถียรภาพโปรตีน โครงสร้างของแฟลกเจลลา ไรโบโซม โปรโตพลาส และไมโทคอนเดรีย Krusong และ Yoshida (1995) พบว่าอุณหภูมิเป็นปัจจัยที่สำคัญที่มีผลต่อการเจริญเติบโตและการผลิตแบคทีเรียลเชลลูโลส ในการผลิตสารโพลีแซคคาไรด์ของเชื้อ *Escherichia coli* โดยทำการหมักที่อุณหภูมิ 20 และ 37 องศาเซลเซียส พบว่าที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส ปริมาณสารโพลีแซคคาไรด์ที่แบคทีเรียสังเคราะห์ขึ้นจะต่ำกว่าการหมักที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส

#### 4. อัตราการให้อากาศ

Krusong และ Yoshida (1995) พบว่าปริมาณการให้อากาศและปริมาณออกซิเจนมีผลต่อการสังเคราะห์แบคทีเรียลเชลลูโลสของเชื้อ *A. xylinum* โดยมีผลกับปริมาณพลังงานที่สร้างขึ้นจากกระบวนการเมแทบอลิซึมของเซลล์ ในกรณีของแบคทีเรีย *Klebsiella pneumoniae* และ *Acetobacter aerogenes* ที่เลี้ยงภายใต้สภาวะไม่มีอากาศ พบว่ามีการสังเคราะห์แบคทีเรียลเชลลูโลสในปริมาณที่ต่ำกว่าในสภาพที่มีอากาศ โดยการสังเคราะห์จะต่ำกว่าร้อยละ 25-40 กรณีของเชื้อ *A. xylinum* พบว่าในสภาพที่ไม่มีอากาศ จะไม่สามารถสังเคราะห์แบคทีเรียลเชลลูโลสได้เลย การสังเคราะห์จะเกิดขึ้นได้ก็ต่อเมื่อปริมาณก๊าซออกซิเจนมีเพียงพอต่อความต้องการของเซลล์เท่านั้น

Guzman และคณะ (1982) รายงานว่าปริมาณอากาศมีความสำคัญต่อการเจริญเติบโตและประสิทธิภาพในการสังเคราะห์แบคทีเรียลเชลลูโลส โดยได้ศึกษาการผลิตของเชื้อ *A. xylinum* ในการศึกษาใช้กระบวนการหมัก 2 แบบ คือ แบบอยู่กับที่ให้เกิดแบคทีเรียลเชลลูโลสขึ้นเอง ที่ผิวหน้าของอาหารเหลวเปรียบเทียบการหมักที่มีการให้อากาศและมีการกวนตลอดเวลา (submerged culture) ในถังหมักขนาด 1 ลิตร อัตราการกวน 800 รอบต่อนาที และอัตราการให้อากาศ 1.25 ปริมาตรต่อปริมาตรนาที่ ปริมาณแบคทีเรียลเชลลูโลสที่ผลิตได้ร้อยละ 22.47 และ 71.52 ตามลำดับ

Ebner (1982) พบว่าเชื้อ *Acetobacter* sp. จะมีเอนไซม์อะไพเรส (apayrase) ทำหน้าที่ในการย่อยสลายพลังงาน ATP (ซึ่งเป็นแหล่งพลังงานและมีการสะสมในระหว่างปฏิกิริยาออกซิเดชันของแอลกอฮอล์ให้เป็นกรดอะซิดิก) ได้อย่างรวดเร็ว ทำให้เหลือพลังงาน ATP สำหรับกิจกรรมของ เมแทบอลิซึมอื่นๆ ของเซลล์ในระดับต่ำ ดังนั้นเมื่องดให้อากาศทำให้พลังงาน ATP ในแหล่งเก็บพลังงานหรือ ATP pool สูญเสียไปอย่างรวดเร็ว ซึ่งจะส่งผลกระทบต่อเจริญเติบโตของเชื้อ

Alaban (1962) ได้ศึกษาการหมักเชื้อ *A. xylinum* บนเครื่องเขย่าโดยการใช้อาหารเลี้ยงเชื้อปริมาณต่างกัน คือ 25 50 75 100 และ 125 มิลลิลิตร บรรจุในขวดแก้วรูปชมพู่ขนาด 500 มิลลิลิตร พบว่าปริมาณอาหารเลี้ยงเชื้อ 75 มิลลิลิตร ให้ผลผลิตแบคทีเรียลเชลลูโลสปริมาณสูงสุด

ปริมาณอากาศมีส่วนสัมพันธ์กับประสิทธิภาพในการสังเคราะห์แบคทีเรียลเชลลูโลส และการเจริญเติบโตของแบคทีเรีย เมื่อแบคทีเรียสังเคราะห์แบคทีเรียลเชลลูโลสเพิ่มขึ้น จะทำให้การแผ่กระจายของอากาศ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น เมื่ออนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า

ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ลดลง เป็นเหตุให้ประสิทธิภาพในการสังเคราะห์แบคทีเรียเซลลูโลสลดลง เนื่องจากความหนืดของอาหารเลี้ยงเชื้อเพิ่มขึ้น Kouda และคณะ (1997) ได้ศึกษาการส่งผ่านออกซิเจน (oxygen transfer) ในอาหารเลี้ยงเชื้อโดยใช้เชื้อ *A. xylinum* BPR2001 เพื่อผลิตแบคทีเรียเซลลูโลส พบว่าอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีความหนืดสูงจะทำให้อัตราการส่งผ่านก๊าซออกซิเจนลดลง เป็นผลให้ก๊าซออกซิเจนที่ละลายอยู่ในอาหารเลี้ยงเชื้อลดลงเช่นกัน นอกจากนี้ยังพบว่าเมื่อความหนืดของอาหารเลี้ยงเชื้อที่เพิ่มขึ้น เป็นตัวจำกัดปริมาณก๊าซออกซิเจนที่มีอยู่ด้วย ชนิดของไบอวกวนในถังหมักแบบ Maxblen และ Gate with turbine จะช่วยเพิ่มการส่งผ่านก๊าซออกซิเจนได้สูงขึ้น ทำให้ค่าสัมประสิทธิ์การส่งผ่านของมวล (volumetric mass transfer coefficient,  $K_La$ ) มีค่าสูงขึ้น ทั้งนี้เนื่องจากไบอวกวนจะช่วยเพิ่มฟองอากาศในอาหารเลี้ยงเชื้อและช่วยเพิ่มผิวสัมผัสระหว่างฟองอากาศกับอาหารเลี้ยงเชื้อทำให้ค่า  $K_La$  สูงขึ้น และนอกจากนี้ Kouda และคณะ (1997) ยังพบว่าการเพิ่ม partial pressure ของก๊าซออกซิเจนในถังหมัก แบคทีเรียสามารถผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสได้สูงขึ้น และลดพลังงานในการกวน

### 5. ค่าพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อ

Ohara และคณะ (1992) รายงานว่าค่าพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อเป็นปัจจัยสำคัญ ที่มีผลกระทบต่อ การเจริญเติบโตของเซลล์และการสังเคราะห์ผลิตภัณฑ์ในกระบวนการหมัก แบคทีเรียที่ผลิตเซลลูโลสส่วนใหญ่สามารถเจริญเติบโตได้ดีในช่วงค่าพีเอช 4.0-5.0 และค่าพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อจะมีผลต่อการทำงานของเอนไซม์ในการย่อยสลายสารอาหาร รวมถึงการยอมให้สารอาหารผ่านผนังเซลล์ได้ Alaban (1962) ได้ศึกษาผลของค่าพีเอชเริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อ ในการเพาะเลี้ยงเชื้อ *A. xylinum* พบว่าค่าพีเอช 4.0-5.0 เป็นสภาวะที่เหมาะสมต่อการเจริญเติบโต และการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลส ที่มีค่าพีเอช 3.0 การเจริญเติบโตของเชื้อจะลดลงและที่ค่าพีเอชมากกว่า 8.0 เชื้อไม่สามารถเจริญเติบโตได้ การเติมกรดอะซิติกในอาหารเลี้ยงเชื้อร้อยละ 1-10 ลงใน น้ำมะพร้าว นอกจากเป็นการปรับค่าพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อแล้ว จะช่วยป้องกันการปนเปื้อนจากเชื้อ *Aspergillus* sp. ได้เมื่อเติมกรดอะซิติกร้อยละ 1 และเมื่อเพิ่มปริมาณกรดเป็นร้อยละ 2 จะช่วยป้องกันการปนเปื้อนจากเชื้อ *Penicillium* sp. และ *Bacillus* sp. ได้ และมีรายงานว่า กรดอะซิติกที่เติมในอาหารเลี้ยงเชื้อทำให้มีค่าพีเอชประมาณ 4.0-5.0 เหมาะสมต่อการเจริญเติบโตของเชื้อ *A. xylinum* มีผลโดยตรงต่อเอนไซม์ที่เกี่ยวข้องในการสังเคราะห์โปรตีนพลาสมาซิม และการแบ่งเซลล์ของเชื้อ *A. xylinum* และเชื้อจุลินทรีย์ยังสามารถนำกรดอะซิติกใช้เป็นแหล่งคาร์บอนได้อีกด้วย (Naritomi และคณะ, 1998)

Mosaoka และคณะ (1993) รายงานว่าค่าพีเอชเริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อเป็นปัจจัยหนึ่ง ที่ต้องมีการควบคุมก่อนการหมักเพื่อให้ได้สภาวะที่เหมาะสมกับการเจริญเติบโตและการผลิตแบคทีเรียเซลลูโลสของเชื้อ *Acetobacter* sp. และยังช่วยป้องกันการปนเปื้อนจากเชื้อราและแบคทีเรียชนิดอื่นๆ ที่ไม่สามารถทนต่อการเป็นกรดได้

## บทที่ 3

### วิธีการทดลอง

#### 3.1 วัสดุและอุปกรณ์

##### 3.1.1 เชื้อจุลินทรีย์

3.1.1.1 เชื้อแบคทีเรีย *Acetobacter xylinum* TISTR 967 เป็นเชื้อที่ใช้ผลิตวุ้นน้ำมะพร้าว

3.1.1.2 เชื้อรา *Monascus purpureus* TISTR 3090 เป็นเชื้อที่ใช้ผลิตสารสี

##### 3.1.2 อาหารเลี้ยงเชื้อ

3.1.2.1 อาหารสูตรน้ำมะพร้าว (ภาคผนวก ก.) ใช้ในการเตรียมหัวเชื้อและผลิตวุ้นน้ำมะพร้าว

3.1.2.2 อาหารวุ้นเย็บ MYS (ภาคผนวก ข.) ใช้ในการเตรียมหัวเชื้อ *Monascus purpureus* TISTR 3090

3.1.2.3 อาหารเลี้ยงเชื้อสำหรับสร้างสารสี โดยใช้อาหารสูตรของ Lin และ Demain (1991 )

(ภาคผนวก ค.)

##### 3.1.3 อุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลอง

3.1.3.1 เครื่องเขย่าแบบควบคุมอุณหภูมิ (incubator shaker )

3.1.3.2 เครื่องวัดสี

3.1.3.3 เครื่องวัดพีเอช

3.1.3.4 ถาดพลาสติกขนาด 28.5×42.5×9 เซนติเมตร

3.1.3.5 ขวดรูปชมพู่ขนาด 250 และ 500 มิลลิลิตร

3.1.3.6 ปิเปต

3.1.3.7 หม้อนึ่งความดันไอน้ำ ( autoclave )

3.1.3.8 ซีมาไซโตมิเตอร์ (Heamacytometer)

#### 3.2 วิธีการทดลอง

##### 3.2.1 การเตรียมหัวเชื้อสำหรับผลิตวุ้นน้ำมะพร้าว

เลี้ยงเชื้อ *Acetobacter xylinum* TISTR 967 ในอาหารสูตรน้ำมะพร้าว ซึ่งประกอบด้วย น้ำมะพร้าวแก่ น้ำตาลซูโครสร้อยละ 5 แอมโมเนียมซัลเฟตร้อยละ 0.1 และกรดอะซิติกร้อยละ 1 (เป็นตัวปรับพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อให้มีพีเอช 4.5) นำไปฆ่าเชื้อด้วยหม้อนึ่งความดันไอน้ำที่ 121 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที บ่มที่อุณหภูมิห้อง (ประมาณ 30 องศาเซลเซียส) เป็นเวลา 3 – 4 วัน

##### 3.2.2 การผลิตวุ้นน้ำมะพร้าว

เลี้ยงเชื้อ *Acetobacter xylinum* TISTR 967 ในอาหารสูตรน้ำมะพร้าว ซึ่งมีส่วนประกอบของอาหารเลี้ยงเชื้อเหมือนสูตรที่ใช้ในการเตรียมหัวเชื้อ โดยเตรียมอาหารใส่ถาดพลาสติกที่ผ่านการฆ่าเชื้อโดยการ

เอ็กสารเป็นเอ็กสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษเท่านั้น เมื่ออยู่ภายใต้เงื่อนไขและข้อกำหนดการค้ำ

ไม่ว่าการณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ลวกน้ำร้อน เดิมหัวเชื้อที่ได้จากข้อ 1 ลงไปในถาดพลาสติกโดยใช้หัวเชื้อร้อยละ 10 ของปริมาณอาหารเลี้ยงเชื้อ ปิดถาดด้วยกระดาษที่ผ่านการฆ่าเชื้อแล้ว เลี้ยงในสภาวะนิ่งที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 7 – 9 วัน จะได้แผ่นวุ้นน้ำมะพร้าว นำแผ่นวุ้นน้ำมะพร้าวมาตัดให้เป็นรูปสี่เหลี่ยมที่มีขนาด 2 x 2 x 1.5 เซนติเมตร นำไปล้างน้ำโดยเปิดน้ำให้ไหลผ่านเป็นเวลา 4 ชั่วโมง ก่อนที่จะนำไปใช้ในการทดลองต่อไป

### 3.2.3 การเตรียมหัวเชื้อของ *Monascus purpureus* TISTR 3090

นำเชื้อ *Monascus purpureus* TISTR 3090 เลี้ยงบนอาหารวุ้นเอียง MYS นาน 6–7 วัน จากนั้นนำมาทำสารละลายสปอร์ โดยใช้ น้ำกลั่นผสม Tween 80 ร้อยละ 0.1 ที่ผ่านการฆ่าเชื้อแล้ว นำไปนับสปอร์โดยใช้ไมโครไฮโดมิเตอร์ให้ได้เชื้อเริ่มต้นประมาณ  $1.0 \times 10^6$  เซลล์ต่อมิลลิลิตร เพื่อใช้เป็นหัวเชื้อในการศึกษาต่อไป

### 3.2.4 ศึกษาการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090

เตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ตามสูตรของ Lin และ Demain (1991) ใส่ลงในพลาสติกขนาด 500 มิลลิลิตร ปริมาณอาหาร 150 มิลลิลิตร ใส่ชิ้นวุ้นน้ำมะพร้าวลงไป 5 ชิ้นต่อ 1 พลาสติก นำไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไอน้ำที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส 20 นาที จากนั้นเติมหัวเชื้อของ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ที่ได้จากข้อ 3.2.3 ร้อยละ 10 (15 มิลลิลิตรต่อพลาสติก) นำไปวางบนเครื่องเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เลี้ยงนาน 12 วัน วัดพีเอชของน้ำหมัก และนำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาล้างน้ำให้สะอาด นำไปวัดสีด้วยเครื่องวัดสี นำค่าเฉลี่ยที่ได้มาคำนวณตามสูตร

$$c = (a^2 + b^2)^{1/2}$$

ค่า c คือ เป็นสีที่วัดได้

ค่า a คือ เป็นค่าแสดงปริมาณของสีแดง +a และสีเขียว -a

ค่า b คือ เป็นค่าแสดงปริมาณของสีเหลือง +b และสีฟ้า -b

### 3.2.5 ศึกษาสภาวะที่เหมาะสมต่อการเกิดสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090

#### 3.2.5.1 แหล่งคาร์บอน

ทำการเลี้ยงเชื้อ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ร่วมกับวุ้นน้ำมะพร้าวเช่นเดียวกับ ข้อ 3.2.4 โดยใช้อาหารสูตรของ Lin และ Demain (1991) และเปลี่ยนแหล่งคาร์บอนในสูตรอาหารเป็นดังนี้ แป้งข้าวเจ้า (rice powder) น้ำตาลซูโครส น้ำตาลกลูโคส และน้ำตาลมอลโตส ซึ่งเป็นส่วนประกอบของอาหารสูตรนี้ อยู่แล้วเป็นตัวเปรียบเทียบ โดยใช้ในความเข้มข้นร้อยละ 5 (50 กรัมต่อลิตร) สภาวะในการเลี้ยงเชื้อเช่นเดียวกับข้อ 3.2.4 เลี้ยงนาน 12 วัน วัดพีเอชของน้ำหมัก และนำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาล้างน้ำให้สะอาด นำไป

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น มิได้อนุญาตให้เผยแพร่หรือใช้เพื่อการค้า

ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

วัดสีด้วยเครื่องวัดสี เปรียบเทียบสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้โดยดูจากค่า c จากนั้นคัดเลือกแหล่งคาร์บอนที่เหมาะสมเพื่อใช้ในการศึกษาต่อไป

### 3.2.5.2 แหล่งไนโตรเจน

เลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในอาหารสูตรของ Lin และ

Demain(1991) โดยใช้แหล่งคาร์บอนที่เหมาะสมที่ได้จากการศึกษาในข้อ 3.2.5.1 และแบ่งแหล่งไนโตรเจนเป็นดังนี้ โมโนโซเดียมกลูตาเมต (MSG) เปปโตน แอมโมเนียมไนเตรทและแอมโมเนียมคลอไรด์ โดยใช้ในความเข้มข้นร้อยละ 1.5 (15 กรัมต่อลิตร) สภาวะในการเลี้ยงเชื้อเช่นเดียวกับข้อ 3.2.4 เลี้ยงนาน 12 วัน วัดพีเอชของน้ำหมักและนำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาล้างน้ำให้สะอาด นำไปวัดสีด้วยเครื่องวัดสี เปรียบเทียบสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้โดยดูจากค่า c จากนั้นคัดเลือกแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมเพื่อใช้ในการศึกษาต่อไป

### 3.2.5.3 พีเอชเริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อ

เลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในอาหารสูตรของ Lin และ

Demain(1991) โดยใช้แหล่งคาร์บอนที่เหมาะสมที่ได้จากการศึกษาในข้อ 3.2.5.1 และแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมที่ได้จากการศึกษาในข้อ 3.2.5.2 จากนั้นนำอาหารเลี้ยงเชื้อมาปรับพีเอชเริ่มต้นดังนี้ 3.5 4.5 5.5 6.5 และ 7.5 สภาวะในการเลี้ยงเชื้อเช่นเดียวกับข้อ 3.2.4 เลี้ยงนาน 12 วัน วัดพีเอชของน้ำหมักและนำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาล้างน้ำให้สะอาด นำไปวัดสีด้วยเครื่องวัดสี เปรียบเทียบสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้โดยดูจากค่า c จากนั้นคัดเลือกพีเอชเริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อที่เหมาะสมเพื่อใช้ในการศึกษาต่อไป

### 3.2.5.4 อุณหภูมิในการเลี้ยงเชื้อ

เลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในอาหารสูตรของ Lin และ Demain (1991)

โดยใช้แหล่งคาร์บอนที่เหมาะสมที่ได้จากการศึกษาในข้อ 3.2.5.1 และแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมที่ได้จากการศึกษาในข้อ 3.2.5.2 จากนั้นนำอาหารเลี้ยงเชื้อมาปรับพีเอชเริ่มต้นที่เหมาะสมที่ได้จากการศึกษาในข้อ 3.2.5.3 นำไปวางบนเครื่องเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที โดยแปรผันอุณหภูมิในการเลี้ยงเชื้อดังนี้ 15 20 25 30 และ 35 องศาเซลเซียส เลี้ยงนาน 12 วัน วัดพีเอชของน้ำหมักและนำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาล้างน้ำให้สะอาด นำไปวัดสีด้วยเครื่องวัดสี เปรียบเทียบสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้โดยดูจาก ค่า c

การทดลองในหัวข้อ 3.2.5.1 ถึง 3.2.5.4 วางแผนการทดลองแบบสุ่มตลอด (Completely Randomized Design, CRD) ทรีทเมนต์ละ 3 ซ้ำ นำค่าที่ได้มาวิเคราะห์ผลทางสถิติโดยวิเคราะห์ค่าความแปรปรวน (Analysis of Variance) และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยของต้นคั้น (Duncan's New Multiple Range Test)

### 3.2.6 ศึกษาความคงตัวของสีในผลิตภัณฑ์

เลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในอาหารสูตรของ Lin และ

Demain(1991) โดยใช้แหล่งคาร์บอนและแหล่งไนโตรเจนที่ได้จากการศึกษาในข้อ 3.2.5.1 และ 3.2.5.2 ตามลำดับ จากนั้นนำอาหารเลี้ยงเชื้อมาปรับพีเอชเริ่มต้นที่ได้จากการศึกษาในข้อ 3.2.5.3 นำไปวางบนเครื่องเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที อุณหภูมิในการเลี้ยงเชื้อที่ได้จากการศึกษาในข้อ 3.2.5.4 เลี้ยงนาน 12

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

วัน วัดพีเอชของน้ำหมักและนำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาล้างน้ำให้สะอาด นำไปวัดสีด้วยเครื่องวัดสี จากนั้นแบ่งผลิตภัณฑ์ที่ได้ออกเป็น 6 ชุด โดยนำแต่ละชุดไปทดลองดังนี้

- ชุดที่ 1 หมายถึง นำผลิตภัณฑ์ที่ได้ไปให้ความร้อนโดยใช้หม้อนึ่งความดันไอน้ำที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว นาน 1 ชั่วโมง
- ชุดที่ 2 หมายถึง นำผลิตภัณฑ์ที่ได้ไปแช่แข็งที่อุณหภูมิ -20 องศาเซลเซียส นาน 5 วัน
- ชุดที่ 3 หมายถึง นำผลิตภัณฑ์ที่ได้วางใต้รังสีอัลตราไวโอเล็ตที่ความยาวคลื่น 365 นาโนเมตร เป็นเวลา 36 ชั่วโมง
- ชุดที่ 4 หมายถึง นำผลิตภัณฑ์ที่ได้ล้างด้วยน้ำก๊อก โดยเปิดน้ำก๊อกไหลผ่านตลอดเวลาที่อัตรา 5 ลิตรต่อนาที เป็นเวลา 8 ชั่วโมง
- ชุดที่ 5 หมายถึง นำผลิตภัณฑ์ที่ได้แช่ในสารละลายกรด โดยใช้สารละลายกรดอะซิติกที่มีพีเอช 2.5 นาน 5 วัน
- ชุดที่ 6 หมายถึง นำผลิตภัณฑ์ที่ได้แช่ในสารละลายด่าง โดยใช้สารละลายแคลเซียมไฮดรอกไซด์ที่มีพีเอช 12 นาน 5 วัน

จากนั้นนำผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการทดลองทั้ง 6 ชุด มาวัดสีในผลิตภัณฑ์อีกครั้ง โดยใช้เครื่องวัดสี นำค่าที่ได้มาคำนวณหาสีที่เหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์ดังสูตร

$$\text{สีที่เหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์ (ร้อยละ)} = \frac{\text{ค่า c หลังการทดสอบ}}{\text{ค่า c ก่อนผ่านการทดสอบ}} \times 100$$

ค่า c คือ สีที่วัดได้

### 3.2.7 การผลิตผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090

เตรียมอาหารเลี้ยงเชื้อ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ตามสูตรของ Lin และ Demain (1991) ใส่ลงในพลาสติกขนาด 500 มิลลิลิตร ปริมาตรอาหาร 150 มิลลิลิตร ใส่ชิ้นวุ้นน้ำมะพร้าวลงไป 5 ชิ้นต่อ 1 พลาสติก นำไปนึ่งฆ่าเชื้อด้วยความดันไอน้ำที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส 20 นาที จากนั้นเติมหัวเชื้อของ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ที่ได้จากข้อ 3.4.3 ร้อยละ 10 (15 มิลลิลิตรต่อพลาสติก) นำไปวางบนเครื่องเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เลี้ยงนาน 12 วัน และนำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาล้างน้ำให้สะอาด ปั่นให้ละเอียด นำไปแช่แข็งที่ -75 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1 วัน จากนั้นนำเข้าเครื่อง freeze-dry เป็นเวลา 1 วัน นำมาบดให้ละเอียด เก็บใส่ถุงให้มิดชิดเพื่อใช้ในการศึกษาต่อไป

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

### 3.2.8 การใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ในการตกแต่งและทดแทนปริมาณไนโตรเจนในผลิตภัณฑ์กุนเชียง

ศึกษาผลของปริมาณผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 4 ระดับ คือ ร้อยละ 0.50 ร้อยละ 1.00 ร้อยละ 1.50 และร้อยละ 2.00 ของน้ำหนักเนื้อ โดยใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 แทนผงเพรคซึ่งมีไนโตรเจนเป็นส่วนประกอบในสูตรควบคุม (ตารางที่ 3.1) และมีกระบวนการผลิตดังภาพที่ 3.1 ทำการทดลอง 3 ซ้ำ นำกุนเชียงมาทำการตรวจสอบคุณภาพ ดังนี้

ค่าสี โดยใช้เครื่อง Chroma meter (Minolta, CR-300)

นำกุนเชียงมาหั่นตามขวางเป็นแผ่นบางขนาด 2 มิลลิเมตร วัดสีของพื้นที่ภาคตัดขวางของกุนเชียงโดยวัดค่า

L\* = lightness (0 = black, 100 = white)

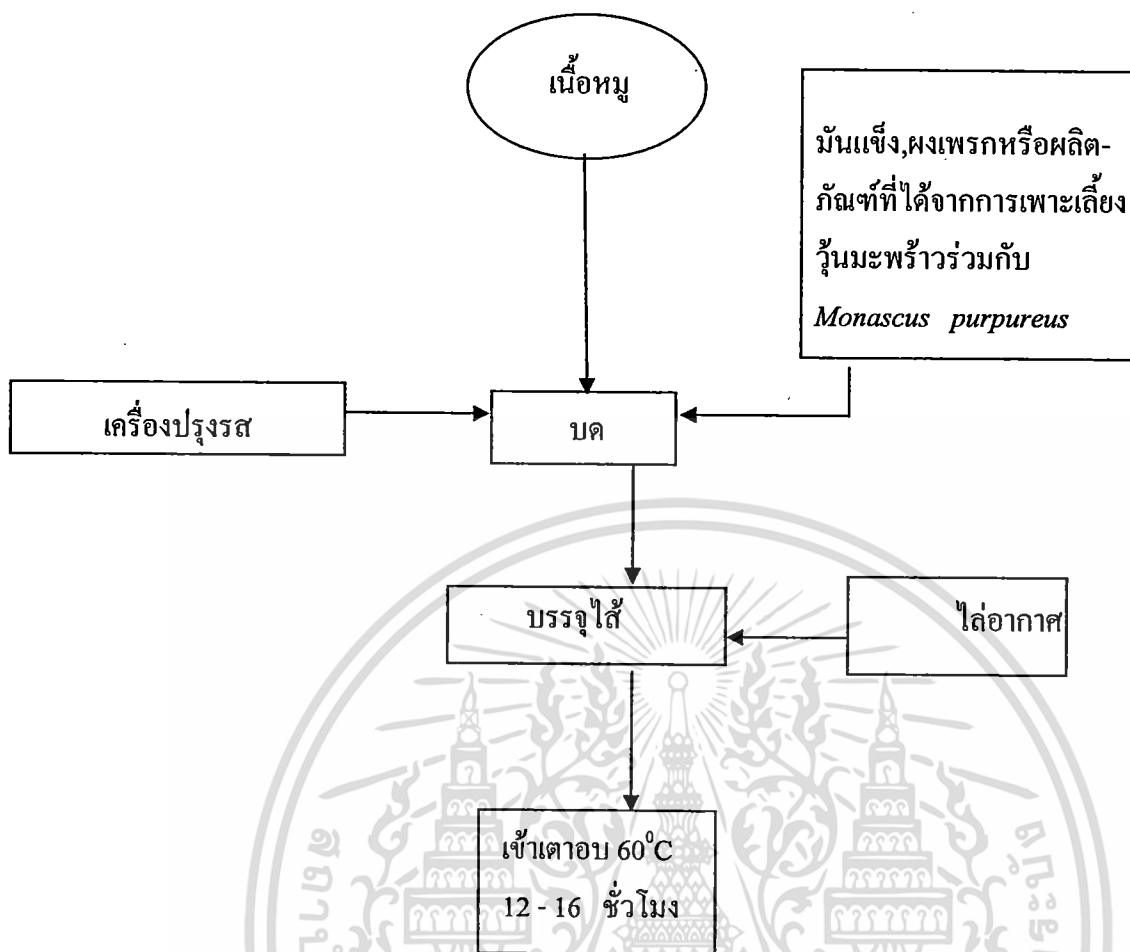
a\* = redness / greenness (+ = red, - = green)

b\* = yellowness / blueness (+ = yellow, - = blue)

ตารางที่ 3.1 แสดงสูตรควบคุมของกุนเชียง

ส่วนประกอบ	ปริมาณ (กรัม)
เนื้อหมู	3,000
มันแข็ง	750
ผงเพรค	5
ฟอสเฟต	7
ผงพะโล้	3
เกลือ	80
น้ำตาลทราย	750
ผงชูรส	10

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 3.1 แสดงขั้นตอนการผลิตกุนเชียง

#### คุณภาพทางประสาทสัมผัส

นำกุนเชียงไปทำการทดสอบคุณภาพทางประสาทสัมผัสเปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุมโดยใช้ผู้ทดสอบชิม 20 คน โดยการให้คะแนนความชอบแบบ 9-point Hedonic Scale (1 = ไม่ชอบมากที่สุด และ 9 = ชอบมากที่สุด) ประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสในด้านลักษณะปรากฏ สี กลิ่น รสชาติ และการยอมรับโดยรวม วางแผนการทดลองแบบ Randomized Complete Block Design (RCBD) ทำการทดลอง 3 ซ้ำ วิเคราะห์ความแตกต่างทางสถิติโดยใช้โปรแกรมคอมพิวเตอร์สำเร็จรูป Statistical Package for the Social Science (SPSS) เวอร์ชัน 10.0 และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยด้วยวิธี Duncan's New Multiple Range Test (DMRT) เพื่อหาสูตรที่เหมาะสมและเป็นที่ยอมรับของผู้บริโภคเพื่อนำไปศึกษาอายุการเก็บรักษา

### 3.4.6 ศึกษาอายุการเก็บรักษาของผลิตภัณฑ์กุนเชียง

3.4.6.1 นำกุนเชียงที่คัดเลือกได้จากข้อ 3.4.5 บรรจุลงใน ถุงพลาสติก โพลีโพรไพลีนหนาประมาณ 25-30 ไมครอน ปิดผนึกแบบสุญญากาศ ศึกษาสภาวะการเก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 6 สัปดาห์ ติดตามผลการเปลี่ยนแปลงคุณภาพของผลิตภัณฑ์ทุก ๆ 7 วัน ทำการตรวจสอบคุณภาพ

คุณภาพทางกายภาพและเคมี

- ค่าสี โดยใช้เครื่อง Chroma meter (Minolta, CR-300) โดยวัดค่า  $L^*$   $a^*$  และ  $b^*$
- Water Activity ( $a_w$ )
- ความชื้น

คุณภาพทางด้านจุลินทรีย์ โดยตรวจเชื้อ

- แอนแอโรบิกแบคทีเรีย (AOAC,1995)
- *Clostridium perfringens* (AOAC,1995)



## บทที่ 4

### ผลการทดลอง

#### 4.1 ผลการศึกษาการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090

##### 4.1.1 การผลิตวุ้นน้ำมะพร้าว

จากการเลี้ยง *Acetobacter xylinum* TISTR 967 ในอาหารสูตรน้ำมะพร้าวในถาดพลาสติกที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 7 วัน จะได้แผ่นวุ้นน้ำมะพร้าวที่มีลักษณะเป็นเยื่อเหนียว มีสีขาวหรือครีม ผิวเนียนนุ่ม แสดงดังรูปที่ 8



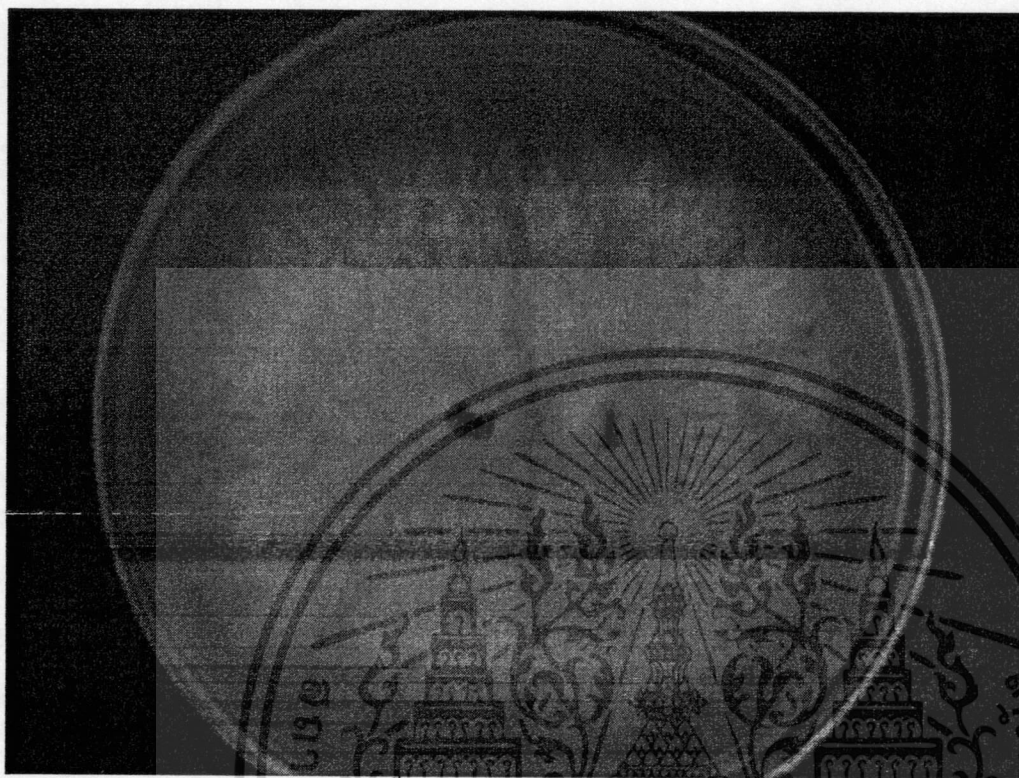
รูปที่ 4.1 ลักษณะวุ้นน้ำมะพร้าวที่ผลิตได้จาก *A. xylinum* TISTR 967 โดยเลี้ยงที่อุณหภูมิห้องนาน 7 วัน

##### 4.1.2 การเลี้ยง *Monascus purpureus* TISTR 3090 บนอาหาร MYS ที่อุณหภูมิ 30

องศาเซลเซียสเป็นเวลา 7 วัน

ลักษณะการเจริญของเชื้อแสดงดังรูปที่ 4.2 เส้นใยจะค่อยๆ เปลี่ยนจากสีขาวเป็นสีส้มและสีแดงในที่สุด

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

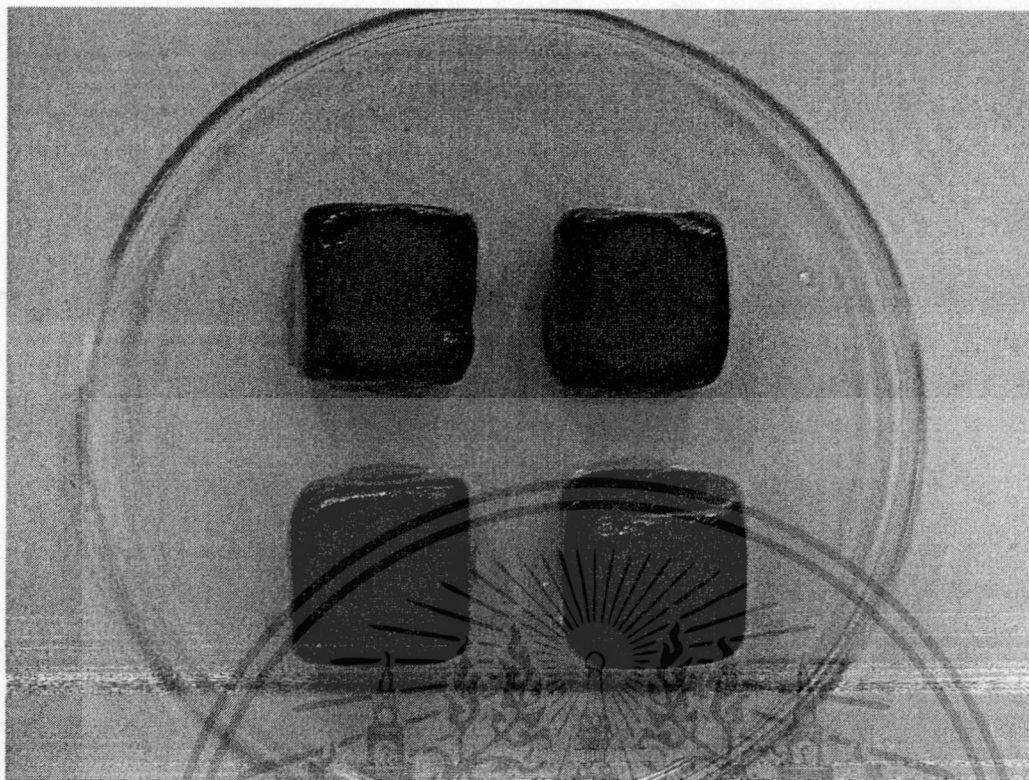


รูปที่ 4.2 ลักษณะการเจริญของเชื้อ *M. purpureus* TISTR 3090 บนอาหาร MYS ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส นาน 7 วัน

#### 4.1.3 ผลการศึกษาเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090

จากการศึกษาการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในอาหารเหลว วางบนเครื่องเขย่าความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน จากนั้นนำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาวัดสี โดยใช้เครื่องวัดสี นำค่าที่ได้มาคำนวณค่า  $c$  ซึ่งเป็นสีที่เกิดขึ้นในผลิตภัณฑ์ พร้อมทั้งวัดพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อ พบว่าผลิตภัณฑ์ที่ได้มีสีเดงเข้มมีค่า  $c$  เท่ากับ 23.25 แสดงดังรูปที่ 4.3 และพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อภายหลังการหมักมีค่า 6.70

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



รูปที่ 4.3 ลักษณะของผลิตภัณฑ์ที่ได้ภายหลังจากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในอาหารเหลว สภาวะเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน

#### 4.2 ผลการศึกษาสภาวะที่เหมาะสมต่อการเกิดสีในผลิตภัณฑ์

##### 4.2.1 ผลการศึกษาแหล่งคาร์บอนที่เหมาะสมที่มีต่อการเกิดสีในผลิตภัณฑ์

จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 โดยศึกษาแหล่งคาร์บอนดังนี้ น้ำตาลกลูโคส น้ำตาลซูโครส แป้งข้าวเจ้าและน้ำตาลมอลโตสซึ่งเป็นส่วนประกอบในสูตรอาหารเหลวเป็นตัวเปรียบเทียบ (ชุดควบคุม) ใช้ในความเข้มข้นร้อยละ 5 นำมาวางบนเครื่องเขย่าที่มีความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน นำชิ้นวุ้นที่ได้มาวัดสีและวัดพีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อพบว่า การใช้น้ำตาลซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอน ผลิตภัณฑ์ที่ได้จะมีค่าของสี (ค่า c) 25.24 ซึ่งสูงกว่าการใช้แหล่งคาร์บอนตัวอื่น แสดงดังตารางที่ 4.1 และรูปที่ 4.4 รองลงมาเป็นน้ำตาลมอลโตส น้ำตาลกลูโคส และแป้งข้าวเจ้า โดยมีค่าของสีที่วัดได้ 22.58 21.59 และ 9.98 ตามลำดับ เมื่อนำค่าเหล่านี้มาวิเคราะห์ทางสถิติพบว่าการใช้น้ำตาลซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอนจะให้ค่าของสีในผลิตภัณฑ์สูงและแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับการใช้น้ำตาลกลูโคสและแป้งข้าวเจ้า แต่ไม่มีความแตกต่างทางสถิติกับการใช้น้ำตาลมอลโตส ในการทดลองขั้นต่อไป เลือกใช้น้ำตาลซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอนแทนน้ำตาลมอลโตสเนื่องจากทำให้ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีค่าของสีสูงกว่า และราคาถูกกว่า

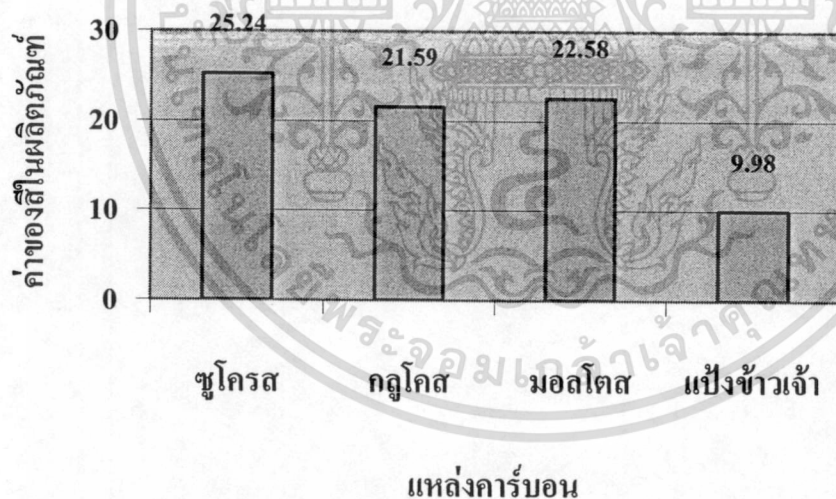
เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า

ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 4.1 ผลจากการใช้แหล่งคาร์บอนชนิดต่างๆ ที่มีต่อสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในสภาวะเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน

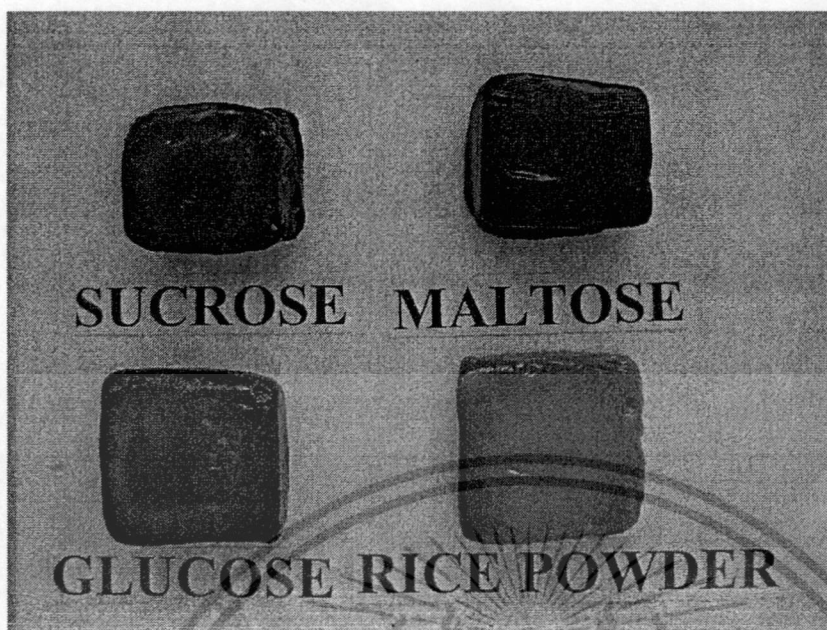
แหล่งคาร์บอน	ค่าสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้ $c = (a^2 + b^2)^{1/2}$	พีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อ หลังการหมัก
น้ำตาลซูโครส	25.24 <sup>a</sup>	6.80
น้ำตาลมอลโตส	22.58 <sup>ab</sup>	6.72
น้ำตาลกลูโคส	21.59 <sup>b</sup>	6.50
แป้งข้าวเจ้า	9.98 <sup>c</sup>	3.40

หมายเหตุ ค่าสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการวิเคราะห์ทางสถิติในกรณีที่มีอักษรเหมือนกันในสคริปต์เดียวกันแสดงว่า ค่าสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้ไม่แตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95



รูปที่ 4.4 ผลจากการใช้แหล่งคาร์บอนชนิดต่างๆ ที่มีต่อสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในสภาวะเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



รูปที่ 4.5 แสดงการใช้แหล่งคาร์บอนชนิดต่างๆ ที่มีค่าดีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในสภาวะเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน

#### 4.2.2 ผลการศึกษาแหล่งไนโตรเจนที่เหมาะสมที่มีต่อการเกิดดีในผลิตภัณฑ์

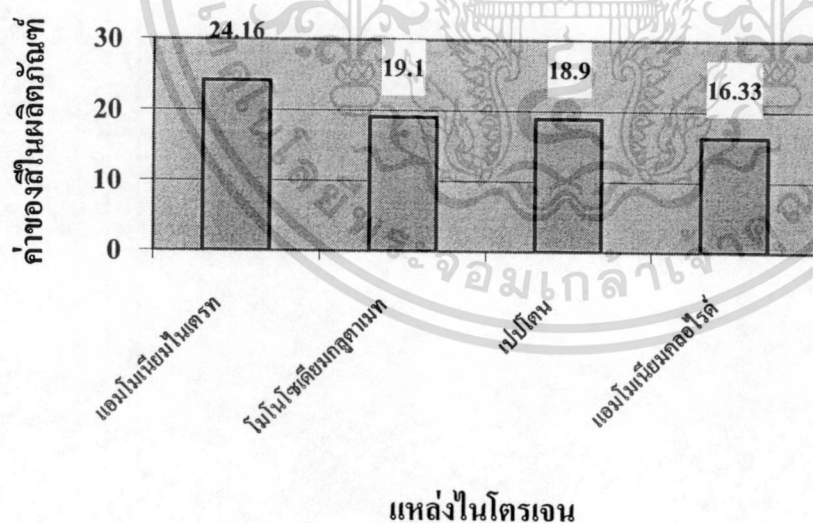
จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับเชื้อรา *M. purpureus* TISTR 3090 โดยใช้น้ำตาลซูโครสความเข้มข้นร้อยละ 5 เป็นแหล่งคาร์บอน และแปรผันแหล่งไนโตรเจนดังนี้ แอมโมเนียมไนเตรท แอมโมเนียมคลอไรด์ เปปโตนและโมโนโซเดียมกลูตาเมตซึ่งเป็นส่วนประกอบของอาหารเหลวเป็นตัวเปรียบเทียบ (ชุดควบคุม) เลี้ยงบนเครื่องเขย่าที่มีความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน นำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาวัดดี จากการทดลองพบว่าการใช้แอมโมเนียมไนเตรทจะทำให้ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีค่าดี (ค่า c) สูงสุดคือ 24.16 รองลงมาคือการใช้โมโนโซเดียมกลูตาเมต เปปโตน และแอมโมเนียมคลอไรด์ โดยจะมีค่าดี 19.10 18.90 และ 16.33 ตามลำดับ แสดงดังตารางที่ 4.2 และรูปที่ 4.6 เมื่อนำข้อมูลเหล่านี้มาวิเคราะห์ทางสถิติพบว่าการใช้แอมโมเนียมไนเตรทเป็นแหล่งไนโตรเจนจะทำให้ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีค่าดีสูงสุด และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญในระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับการใช้โมโนโซเดียมกลูตาเมต แอมโมเนียมคลอไรด์ และเปปโตน ดังนั้นในการทดลองขั้นต่อไปจึงเลือกใช้แอมโมเนียมไนเตรทเป็นแหล่งไนโตรเจน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 4.2 ผลจากการใช้แหล่งไนโตรเจนชนิดต่างๆ ที่มีผลต่อสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้น  
นํ้ามะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในสภาวะเขย่าที่ความเร็วรอบ 150  
รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน

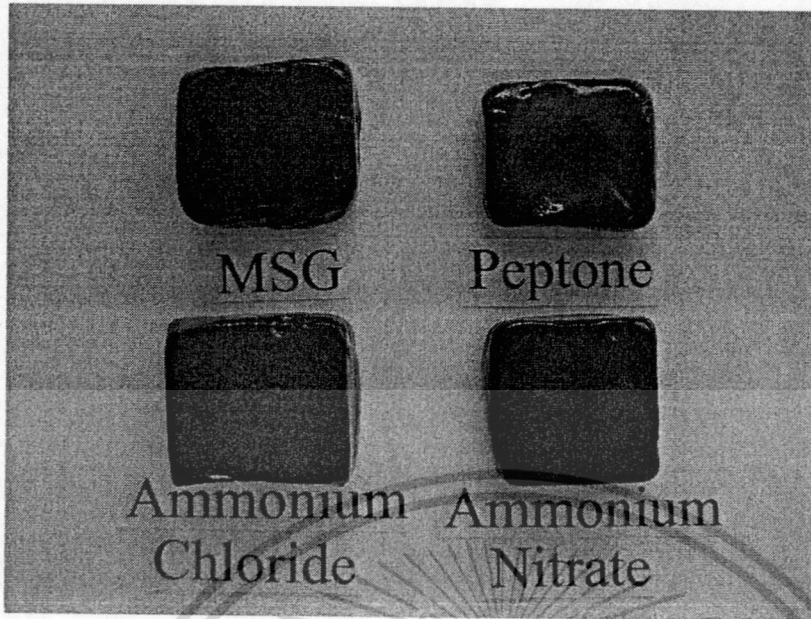
แหล่งไนโตรเจน	ค่าสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้ $c = (a^2 + b^2)^{1/2}$	พีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อ หลังการหมัก
แอมโมเนียมไนเตรท	24.16 <sup>a</sup>	6.03
โมโนโซเดียมกลูตาเมต	19.10 <sup>b</sup>	5.89
เปปโตน	18.90 <sup>bc</sup>	5.84
แอมโมเนียมคลอไรด์	16.33 <sup>c</sup>	2.44

หมายเหตุ ค่าสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการวิเคราะห์ทางสถิติในกรณีที่มีอักษรเหมือนกันในสดมภ์  
เดียวกันแสดงว่า ค่าสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้ไม่แตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น  
ร้อยละ 95



รูปที่ 4.6 ผลจากการใช้แหล่งไนโตรเจนชนิดต่างๆ ที่มีผลต่อสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยง  
วุ้นนํ้ามะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในสภาวะเขย่าที่ความเร็วรอบ 150  
รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



รูปที่ 4.7 แสดงการใช้แหล่งไนโตรเจนชนิดต่างๆ ที่มีผลต่อสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวัฒนธรรมปุ๋ยร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในสถานะเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน

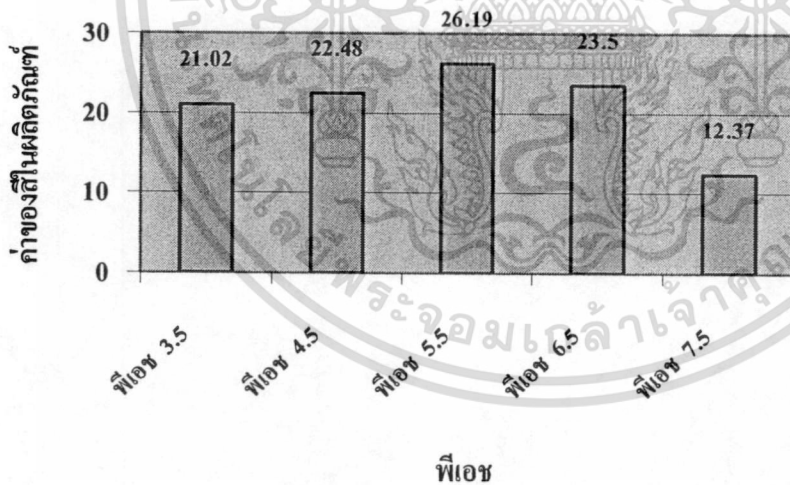
4.2.3 ผลการศึกษาพีเอชเริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีผลต่อการเกิดสีในผลิตภัณฑ์จากการเลี้ยงวัฒนธรรมปุ๋ยร่วมกับเชื้อรา *M. purpureus* TISTR 3090 โดยใช้น้ำตาลซูโครสความเข้มข้นร้อยละ 5 เป็นแหล่งคาร์บอน ใช้แอมโมเนียมไนเตรทเป็นแหล่งไนโตรเจนและปรับพีเอชเริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อเป็น 3.5 4.5 5.5 6.5 และ 7.5 ตามลำดับ วางบนเครื่องเขย่าที่มีความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน นำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาวัดสี จากการทดลองพบว่าอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีพีเอชเริ่มต้น 5.5 จะทำให้ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีค่าสีสูงสุดคือ 26.99 รองลงมาเป็นพีเอชเริ่มต้นที่ 6.5 4.5 3.5 และ 7.5 โดยจะมีค่าสีที่วัดได้ 23.50 22.48 21.01 และ 12.37 ตามลำดับ แสดงดังตารางที่ 6 และรูปที่ 15 เมื่อนำข้อมูลเหล่านี้มาวิเคราะห์ทางสถิติพบว่าอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีพีเอชเริ่มต้น 5.5 จะทำให้ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีค่าสีสูงสุด และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีพีเอชเริ่มต้น 4.5 3.5 และ 7.5 แต่ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญกับอาหารเลี้ยงเชื้อที่มีพีเอชเริ่มต้น 6.5 ดังนั้นในการทดลองขั้นต่อไป จึงเลือกใช้อาหารเลี้ยงเชื้อที่มีพีเอชเริ่มต้น 5.5 ในการศึกษาขั้นต่อไป เนื่องจากอาหารเลี้ยงเชื้อที่ใช้มีพีเอชเริ่มต้น 5.5 ซึ่งไม่มีความจำเป็นต้องปรับพีเอชเริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้ออีก

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณิดูทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 4.3 ผลจากการใช้อาหารเลี้ยงเชื้อที่มีพีเอชเริ่มต้นต่างๆ กัน ที่มีต่อสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในสภาวะเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน

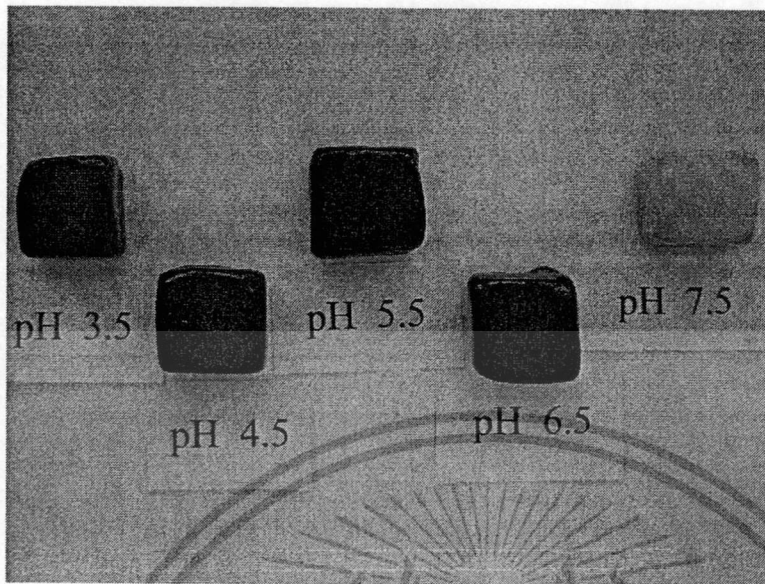
พีเอชเริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อ	ค่าสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้ $c = (a^2 + b^2)^{1/2}$	พีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อหลังการหมัก
3.5	21.01 <sup>b</sup>	5.16
4.5	22.48 <sup>b</sup>	6.47
5.5	26.99 <sup>a</sup>	6.78
6.5	23.50 <sup>ab</sup>	6.99
7.5	12.37 <sup>c</sup>	7.43

หมายเหตุ ค่าสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการวิเคราะห์ทางสถิติในกรณีที่มีอักษรเหมือนกันในสมมติเดียวกันแสดงว่า ค่าสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้ไม่แตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95



รูปที่ 4.8 ผลจากการใช้อาหารเลี้ยงเชื้อที่มีพีเอชเริ่มต้นต่างๆ กัน ที่มีต่อสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในสภาวะเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



รูปที่ 4.9 แสดงการใช้อาหารเลี้ยงเชื้อที่มีพีเอชเริ่มต้นต่างๆ กัน ที่มีต่อสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในสถานะเขย่าที่ความเร็วรอบต่อนาที อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน

#### 4.2.4 ผลการศึกษาอุณหภูมิที่มีต่อการเกิดสีในผลิตภัณฑ์

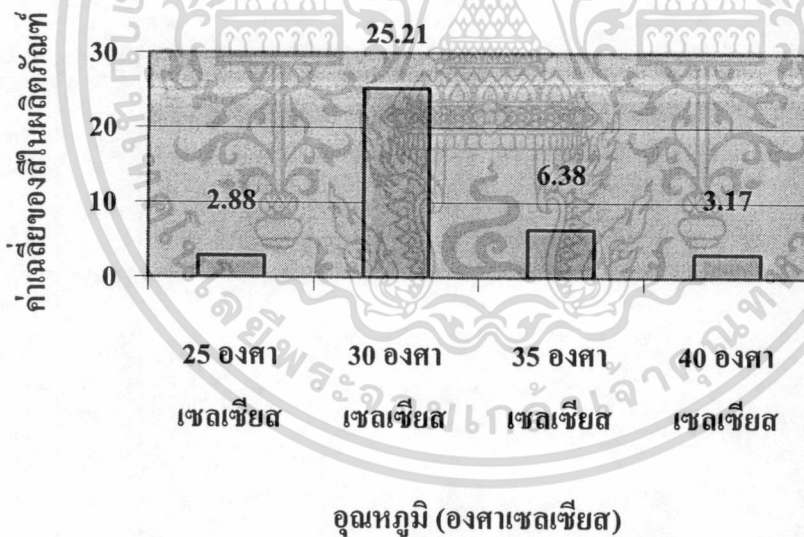
จากการเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 โดยใช้น้ำตาลซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอน ใช้แอมโมเนียมไนเตรทเป็นแหล่งไนโตรเจน และ ปรับพีเอชเริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อเป็น 5.5 วางบนเครื่องเขย่าที่มีความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิต่าง ๆ ดังนี้ 25 30 35 และ 40 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน นำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาวัดสี จากการทดลองพบว่า จากการเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส จะทำให้ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีค่าสีสูงสุด 25.21 รองลงมาเป็นการเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิ 35 40 และ 25 องศาเซลเซียส โดยจะมีค่าที่วัดได้ 6.38 3.17 และ 2.88 ตามลำดับ แสดงดังตารางที่ 7 และรูปที่ 17 เมื่อนำข้อมูลเหล่านี้มาวิเคราะห์ทางสถิติพบว่า การเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส จะให้ค่าของสีในผลิตภัณฑ์สูงและแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับการเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิต่างๆ ในการทดลองขั้นต่อไป จะเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียสเนื่องจากทำให้ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีค่าของสีสูงสุด

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 4.4 ผลจากการเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิต่าง ๆ ที่มีต่อสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ในสภาวะเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที เป็นเวลา 12 วัน

อุณหภูมิในการเลี้ยงเชื้อ (องศาเซลเซียส)	ค่าสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้ $c = (a^2 + b^2)^{1/2}$	พีเอชของอาหารเลี้ยงเชื้อหลัง การหมัก
25	2.88 <sup>b</sup>	5.38
30	25.21 <sup>a</sup>	6.14
35	6.38 <sup>b</sup>	5.74
40	3.17 <sup>b</sup>	5.29

หมายเหตุ ค่าสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการวิเคราะห์ทางสถิติในกรณีที่มีอักษรเหมือนกันในสคริปต์เดียวกันแสดงว่า ค่าสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้ไม่แตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95



รูปที่ 4.10 ผลจากการเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิต่าง ๆ ที่มีต่อสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ในสภาวะเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที เป็นเวลา 12 วัน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



รูปที่ 4.11 แสดงการเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิต่าง ๆ ที่มีต่อสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ในสถานะเขย่าที่ความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที เป็นเวลา 12 วัน

#### 4.3 ผลการศึกษาการคงตัวของสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้

จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 โดยใช้น้ำตาลซูโครสเป็นแหล่งคาร์บอนใช้แอมโมเนียมในเตรทเป็นแหล่งไนโตรเจน และปรับพีเอชเริ่มต้นของอาหารเลี้ยงเชื้อเป็น 5.5 วางบนเครื่องเขย่าที่มีความเร็วรอบ 150 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน นำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาวัดสี จากนั้นนำผลิตภัณฑ์ที่ได้แบ่งเป็น 6 ชุดการทดลองนำมาทดสอบโดยกรรมวิธีต่าง ๆ จากนั้นนำผลิตภัณฑ์ที่ได้จากชุดการทดลองเหล่านี้มาวัดสีที่เหลืออีกครั้ง นำค่าสีที่วัดได้มาคำนวณร้อยละของสีที่เหลือในผลิตภัณฑ์ พบว่าผลิตภัณฑ์ที่นำไปทดสอบโดยการล้างน้ำ (ชุดที่ 4) มีสีที่เหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์สูงสุดคือร้อยละ 90.92 รองลงมาเป็นการทดสอบโดยการแช่สารละลายกรด (ชุดที่ 5) ซึ่งมีสีที่เหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์ร้อยละ 82.60 สำหรับผลิตภัณฑ์ที่นำไปทดสอบโดยการแช่สารละลายด่างที่พีเอช 12.0 นาน 5 วัน เมื่อนำไปวัดสีที่เหลือในผลิตภัณฑ์พบว่าค่า  $b$  ที่วัดได้มีค่ามาก ซึ่งค่า  $b$  เป็นค่าที่บ่งบอกถึงสีเหลืองที่เกิดในผลิตภัณฑ์ เนื่องจากแคลเซียมไฮดรอกไซด์จะไปจับกับผลิตภัณฑ์ที่ได้ ดังนั้นเมื่อนำมาคำนวณค่าร้อยละของสีที่เหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์ทำให้มีค่าติดลบ

จากการทดลองจะเห็นได้ว่าผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นน้ำมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 เมื่อนำมาทดสอบการคงตัวของสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้โดยวิธีต่างๆ พบว่าการทดสอบโดยวิธีการต่างๆ สีที่มีในผลิตภัณฑ์ลดลงไม่มากนัก โดยเฉพาะการนำผลิตภัณฑ์ที่ได้ไปล้างด้วยน้ำก๊อก โดยเปิดน้ำให้ไหล เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

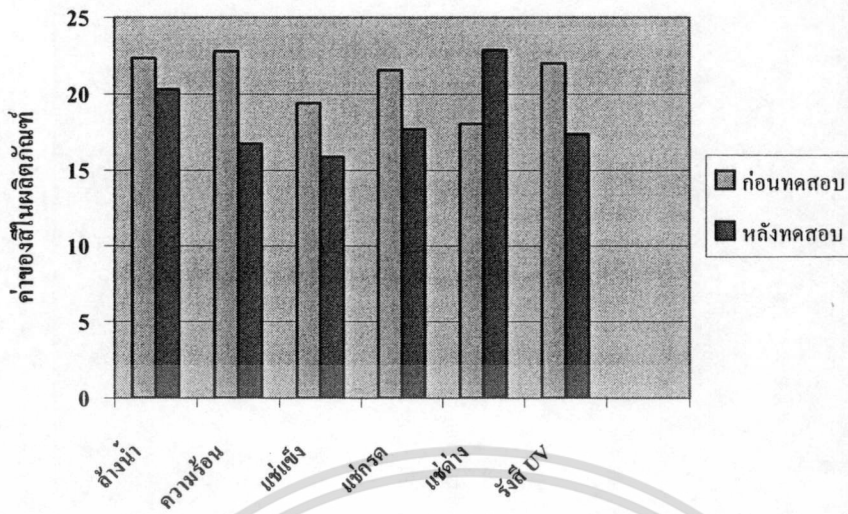
ผ่านเป็นเวลา 8 ชั่วโมง ความคงตัวของสียังมีค่าสูง ซึ่งผลการทดสอบที่ได้สอดคล้องกับ Sheu และคณะ (2000) ซึ่งรายงานว่ ภายหลังกนำผลิตภัณฑมาผ่านน้ำก๊อกที่ไหลด้วยอัตราเร็ว 10 ลิตรต่อชั่วโมง เป็นเวลา 48 ชั่วโมง นำผลิตภัณฑที่ได้มาวัดสีที่เหลือมีค่าร้อยละ 93.30 ซึ่งค่อนข้างสูง และผลจากการนำผลิตภัณฑมาทดสอบโดยการใช้ความร้อน การแช่แข็ง ใช้รังสีอัลตราไวโอเลต พบว่าผลิตภัณฑยังคงมีสีเหลืออยู่ค่อนข้างสูงเช่นกัน ซึ่งผลการทดลองที่ได้สอดคล้องกับ Sheu และคณะ (2000) เช่นกัน อย่างไรก็ตามการนำผลิตภัณฑที่ได้ไปแชในสารละลายต่างที่พีเอช 12.0 เมื่อนำมาวัดสีพบว่าค่าสีแดงในผลิตภัณฑมีน้อยมาก

ตารางที่ 4.5 ผลของสีที่เหลือในผลิตภัณฑโดยนำผลิตภัณฑไปผ่านการทดสอบโดยกรรมวิธีต่าง ๆ

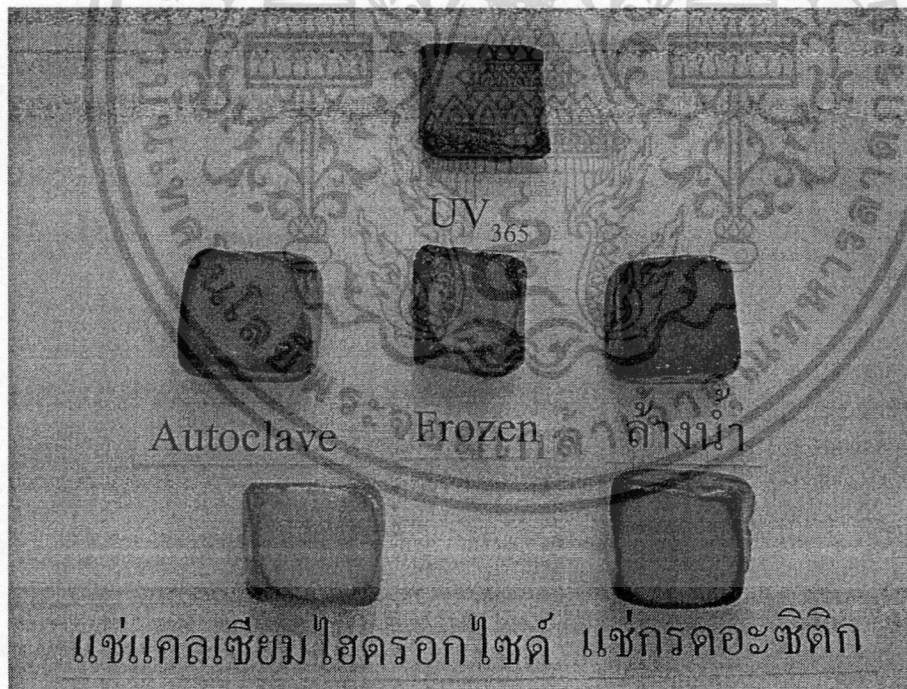
ชุดการทดลอง	ค่าของสีในผลิตภัณฑ (ค่า c)		ร้อยละของสีที่เหลืออยู่ในผลิตภัณฑ
	ก่อนการทดสอบ	หลังการทดสอบ	
ชุดที่ 1	22.80	16.75	73.40
ชุดที่ 2	19.42	15.88	81.79
ชุดที่ 3	22.02	17.39	78.97
ชุดที่ 4	22.36	20.33	90.92
ชุดที่ 5	21.58	17.71	82.06
ชุดที่ 6	18.06	22.88	-126.69

- หมายเหตุ** การทดลองชุดที่ 5 มีค่าของสีที่เหลือในผลิตภัณฑติดลบ เนื่องจากผลิตภัณฑที่ได้มีสีเหลือ
- ชุดที่ 1 หมายถึง นำผลิตภัณฑที่ได้ไปให้ความร้อนโดยใช้หม้อนึ่งความดันไอน้ำที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว นาน 1 ชั่วโมง
- ชุดที่ 2 หมายถึง นำผลิตภัณฑที่ได้ไปแช่แข็งที่อุณหภูมิ -20 องศาเซลเซียส นาน 5 วัน
- ชุดที่ 3 หมายถึง นำผลิตภัณฑที่ได้วางใ้รังสีอัลตราไวโอเลตที่ความยาวคลื่น 365 นาโนเมตร เป็นเวลา 36 ชั่วโมง
- ชุดที่ 4 หมายถึง นำผลิตภัณฑที่ได้ล้างด้วยน้ำก๊อก โดยเปิดน้ำก๊อกไหลผ่านตลอดเวลาที่อัตรา 5 ลิตรต่อนาที เป็นเวลา 8 ชั่วโมง
- ชุดที่ 5 หมายถึง นำผลิตภัณฑที่ได้แชในสารละลายกรด โดยใช้สารละลายกรดอะซิติกที่มีพีเอช 2.5 นาน 5 วัน
- ชุดที่ 6 หมายถึง นำผลิตภัณฑที่ได้แชในสารละลายด่าง โดยใช้สารละลายแคลเซียมไฮดรอกไซด์ที่มีพีเอช 12 นาน 5 วัน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



รูปที่ 4.12 ผลของสีที่เหลือในผลิตภัณฑ์โดยนำผลิตภัณฑ์ไปผ่านการทดสอบโดยกรรมวิธีต่างๆ

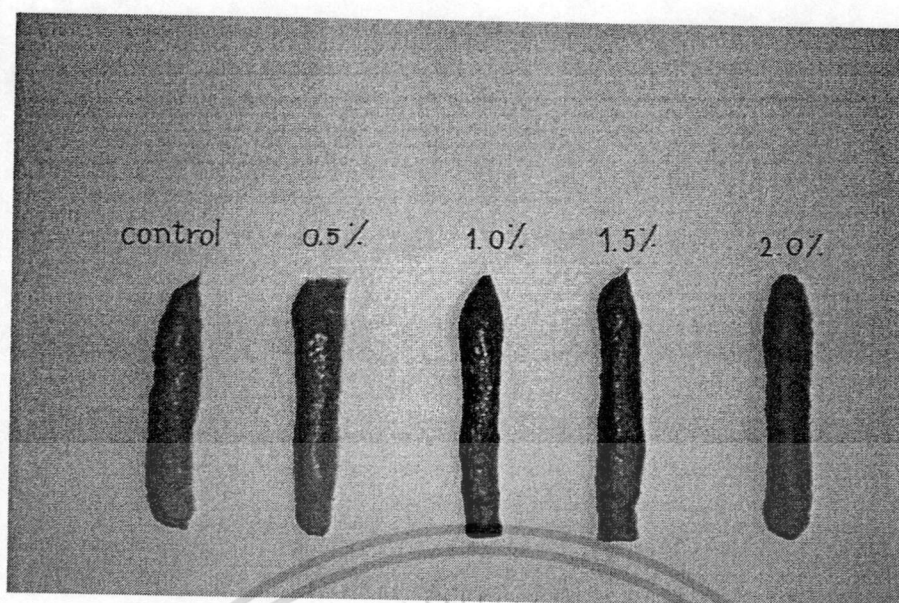


รูปที่ 4.13 แสดงสีที่เหลือในผลิตภัณฑ์โดยนำผลิตภัณฑ์ไปผ่านการทดสอบโดยกรรมวิธีต่างๆ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

#### 4.4 การใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ทดแทนผงเพรกซึ่งมีไนโตรเจนเป็นส่วนประกอบในผลิตภัณฑ์กุนเชียง

จากการใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 4 ระดับ คือ ร้อยละ 0.50 1.00 1.50 และ 2.00 ของน้ำหนักเนื้อ เพื่อทดแทนผงเพรกซึ่งมีไนโตรเจนเป็นส่วนประกอบ และเปรียบเทียบกับสูตรที่ใช้ผงเพรก (สูตรควบคุม) ทำการวัดสีภายในของผลิตภัณฑ์กุนเชียง โดยนำกุนเชียงมาหั่นตามขวางเป็นแผ่นบาง ขนาดประมาณ 2 มิลลิเมตร (ตารางที่ 4.1) พบว่ากุนเชียงสูตรควบคุมที่ใช้ผงเพรก มีค่า  $L^*$  ซึ่งแสดงถึงความสว่าง สูงที่สุด และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P < 0.05$ ) กับกุนเชียงที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 1.00 1.50 และ 2.00 แต่กุนเชียงที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.50 ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P < 0.05$ ) กับกุนเชียงที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 2.00 และกุนเชียงที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 เพิ่มขึ้นจากร้อยละ 0.50 ถึง 2.00 จะมีค่า  $L^*$  ลดลงตามลำดับ ส่วนค่า  $a^*$  ซึ่งแสดงถึงความเข้มของสีแดงพบว่า กุนเชียงสูตรควบคุมมีค่า  $a^*$  16.67 ซึ่งมีค่าต่ำที่สุด และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P < 0.05$ ) กับกุนเชียงที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 1.00 1.50 และ 2.00 โดยการเพิ่มปริมาณของผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 จากร้อยละ 0.50 ถึง 2.00 พบว่ามีผลทำให้ค่า  $a^*$  เพิ่มขึ้นและที่ระดับร้อยละ 2.00 มีค่า  $a^*$  สูงที่สุดคือ 22.32 นั่นคือมีสีแดงเข้มที่สุด ส่วนค่า  $b^*$  ซึ่งแสดงถึงความเข้มของสีเหลืองพบว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P < 0.05$ ) ในทุกตัวอย่างการทดลอง ดังแสดงในภาพที่ 4.1 ซึ่งแสดงผลิตภัณฑ์กุนเชียงสูตรควบคุมและสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ในระดับต่าง ๆ



ภาพที่ 4.14 แสดงผลิตภัณฑ์กุนเชียงสูตรควบคุมและสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ในระดับต่างๆ

ตารางที่ 4.6 แสดงค่า  $L^*$ ,  $a^*$  และ  $b^*$  ของสีภายในของกุนเชียงสูตรควบคุมกับกุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ในระดับต่างๆ กัน

ชนิดของกุนเชียง	$L^*$	$a^*$	$b^*$
สูตรควบคุม	40.82 <sup>a1</sup>	16.67 <sup>a</sup>	14.87 <sup>a</sup>
ร้อยละ 0.50	39.86 <sup>b</sup>	18.08 <sup>b</sup>	14.91 <sup>a</sup>
ร้อยละ 1.00	36.06 <sup>c</sup>	20.85 <sup>c</sup>	14.83 <sup>a</sup>
ร้อยละ 1.50	31.81 <sup>d</sup>	21.58 <sup>d</sup>	14.87 <sup>a</sup>
ร้อยละ 2.00	31.96 <sup>d</sup>	22.32 <sup>c</sup>	14.86 <sup>a</sup>

หมายเหตุ <sup>1</sup>ตัวอักษรที่ต่างกันตามแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ )

จากผลการวิเคราะห์ทางประสาทสัมผัสของกุนเชียง (ตารางที่ 4.2) เมื่อพิจารณาคูณลักษณะทางด้านลักษณะปรากฏ พบว่าสูตรควบคุมมีคะแนนสูงที่สุดและไม่มี ความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.5 แต่จะมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.00 1.50 และ 2.00 และสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.50 ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 2.00 แต่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่สามารถนำข้อมูลไปใช้

ไม่ทำการตีพิมพ์ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.00 ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากสี ซึ่งเป็นปัจจัยสำคัญต่อลักษณะปรากฏของผลิตภัณฑ์กุนเชียง

เมื่อพิจารณาคูณลักษณะทางด้านสี พบว่าสูตรควบคุมมีคะแนนสูงที่สุด และไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \geq 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 แต่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P < 0.05$ ) กับกุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.00 1.50 และ 2.00 โดยกุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 2.00 มีคะแนนน้อยที่สุด ซึ่งไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \geq 0.05$ ) กับกุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.50

เมื่อพิจารณาคูณลักษณะทางด้านรสชาติ พบว่าสูตรควบคุมจะมีคะแนนสูงที่สุด ซึ่งไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \geq 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 แต่มีความต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P < 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.00 1.50 และ 2.00 โดยที่กุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 2.00 มีคะแนนต่ำที่สุด และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P < 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.00 และ 1.50 แสดงว่าการใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 มีผลทำให้รสชาติของผลิตภัณฑ์กุนเชียงเปลี่ยนแปลงไป

ตารางที่ 4.7 แสดงคะแนนเฉลี่ยการทดสอบในด้านคุณภาพทางประสาทสัมผัสของกุนเชียง<sup>2</sup>

คุณลักษณะ	สูตรควบคุม	ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ <i>Monascus purpureus</i> TISTR 3090			
		0.50%	1.00%	1.50%	2.00%
ลักษณะปรากฏ	7.00 <sup>a1</sup>	6.25 <sup>a</sup>	5.30 <sup>b</sup>	3.00 <sup>c</sup>	2.60 <sup>c</sup>
สี	7.00 <sup>a</sup>	6.80 <sup>a</sup>	6.05 <sup>b</sup>	4.85 <sup>c</sup>	4.50 <sup>c</sup>
รสชาติ	6.65 <sup>a</sup>	6.35 <sup>a</sup>	4.70 <sup>b</sup>	4.25 <sup>b</sup>	3.40 <sup>c</sup>
กลิ่น	6.95 <sup>a</sup>	6.75 <sup>a</sup>	4.85 <sup>b</sup>	3.60 <sup>c</sup>	2.85 <sup>c</sup>
การยอมรับโดยรวม	7.15 <sup>a</sup>	6.90 <sup>a</sup>	5.15 <sup>b</sup>	3.80 <sup>c</sup>	3.10 <sup>c</sup>

#### หมายเหตุ

<sup>1</sup>ตัวอักษรที่ต่างกันตามแนวนอนแสดงว่ามีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P < 0.05$ )

<sup>2</sup>ผลการทดสอบทางด้านประสาทสัมผัสจากผู้ทดสอบชิม 20 คน เท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เมื่อพิจารณาคุณลักษณะทางด้านกลิ่น พบว่าสูตรควบคุมมีคะแนนสูงที่สุด ซึ่งไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 แต่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.00 1.50 และ 2.00 แต่สูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.50 ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 2.00 ซึ่งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.00 การที่คะแนนการยอมรับทางด้านกลิ่นของสูตรควบคุมและสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 มีค่าสูงกว่ากลิ่นของสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.00 1.50 และ 2.00 นั้นอาจเนื่องมาจากอิทธิพลของสีและลักษณะปรากฏ จึงทำให้ผู้บริโภคเกิดอคติต่อผลิตภัณฑ์กลิ่นจึงได้

ในด้านการยอมรับโดยรวม พบว่าสูตรควบคุมจะมีคะแนนสูงที่สุดซึ่งไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 แต่จะมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 1.00 1.50 และ 2.00 จากการศึกษาทางด้านประสาทสัมผัสนี้ พบว่ากลิ่นของสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) กับกลิ่นของสูตรควบคุมในทุกคุณลักษณะที่ทำการศึกษาดังนั้นจึงเลือกกลิ่นของสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 มาใช้ในการศึกษาอายุการเก็บรักษา

#### 4.5 การศึกษาอายุการเก็บรักษาของผลิตภัณฑ์กลิ่น

##### 4.5.1 Water activity ( $a_w$ ) และความชื้น

จากภาพที่ 4.2 การเปลี่ยนแปลงค่า water activity ( $a_w$ ) ของกลิ่นของสูตรควบคุมและกลิ่นของสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 ที่บรรจุในถุงโพลีโพรไพลีน (PP) ปิดผนึกแบบสุญญากาศ โดยเก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องเป็นระยะเวลา 6 สัปดาห์ และในแต่ละสัปดาห์จะติดตามการเปลี่ยนแปลงของค่า water activity ( $a_w$ ) พบว่าค่า  $a_w$  จะมีการเปลี่ยนแปลงเพียงเล็กน้อย ทั้งในสูตรควบคุมและสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยง วุ้นมะพร้าว ร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 โดยค่า water activity ( $a_w$ ) มีค่าการเปลี่ยนแปลงเท่ากับ 0.024 และ 0.035 ตามลำดับ และปริมาณความชื้นในสูตรควบคุมและสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการ

เอ็กสตรัคชันแบบเอ็กสตรัคชันด้วยน้ำร้อนเพื่อใช้ในการศึกษาผลิตภัณฑ์กลิ่น และสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการ

ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M.purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 จะมีการเปลี่ยนแปลงเพียงเล็กน้อย เหมือนกับการเปลี่ยนแปลงของค่า water activity ( $a_w$ ) (ภาพที่ 4.3)

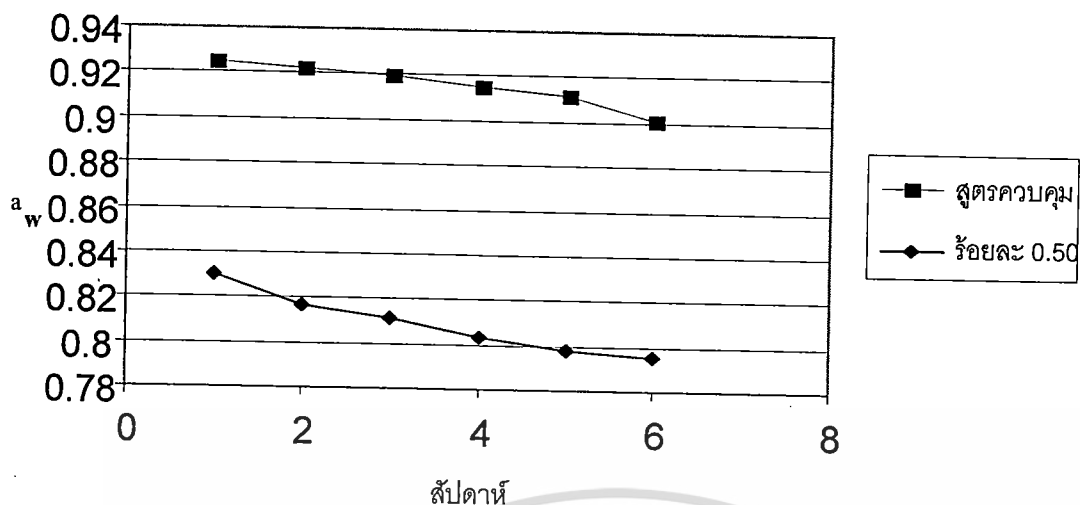
ความชื้นของกุนเชียงสูตรควบคุมในสัปดาห์ที่ 1 มีค่าร้อยละ 39.582 และสัปดาห์ที่ 6 มีค่าร้อยละ 39.316 นั่นคือมีค่าการเปลี่ยนแปลงร้อยละ 0.266 และกุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ในสัปดาห์ที่ 1 มีความชื้นร้อยละ 35.675 และในสัปดาห์ที่ 6 มีความชื้นร้อยละ 35.330 นั่นคือมีค่าการเปลี่ยนแปลงร้อยละ 0.345

จากผลการทดลองจะพบว่าค่า water activity ( $a_w$ ) และความชื้นของกุนเชียงสูตรควบคุมจะมีค่าที่สูงกว่าสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 เป็นเซลล์โอสฟงจึงอาจดูดซับน้ำที่มีอยู่ในกุนเชียงทำให้ค่า water activity ( $a_w$ ) และความชื้นมีค่าต่ำกว่า และนอกจากนี้การเปลี่ยนแปลงของค่าความชื้น และค่า water activity ( $a_w$ ) ในระหว่างการเก็บรักษานั้น อาจเนื่องมาจากชนิดของบรรจุภัณฑ์ที่ใช้ในการบรรจุผลิตภัณฑ์กุนเชียง

ตารางที่ 4.8 แสดงค่า water activity ( $a_w$ ) ของผลิตภัณฑ์กุนเชียง ที่บรรจุในถุงโพลีโพรไพลีน (PP) ปิดผนึกแบบสุญญากาศ เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง เป็นระยะเวลา 6 สัปดาห์

สัปดาห์	ค่า water activity	
	สูตรควบคุม	ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ <i>Monascus purpureus</i> TISTR 3090 ร้อยละ 0.50
1	0.925	0.830
2	0.922	0.817
3	0.919	0.811
4	0.915	0.803
5	0.911	0.798
6	0.901	0.795

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

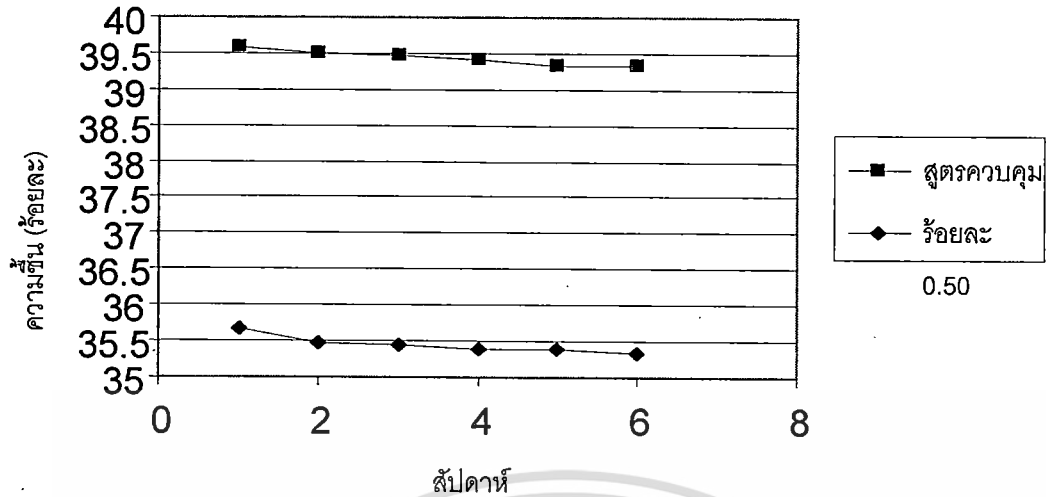


ภาพที่ 4.15 แสดงการเปลี่ยนแปลงของค่า water activity ( $a_w$ ) ของผลิตภัณฑ์กุนเชียง ที่บรรจุในถุงโพลีโพรไพลีน (PP) ปิดผนึกแบบสุญญากาศ เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง เป็นระยะเวลา 6 สัปดาห์

ตารางที่ 4.9 แสดงปริมาณความชื้นของผลิตภัณฑ์กุนเชียง ที่บรรจุในถุงโพลีโพรไพลีน (PP) ปิดผนึกแบบสุญญากาศ เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง เป็นระยะเวลา 6 สัปดาห์

สัปดาห์	ความชื้น (ร้อยละ)	
	สูตรควบคุม	ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงรูนมะพร้าวร่วมกับ <i>Monascus purpureus</i> TISTR 3090 ร้อยละ 0.50
1	39.582	35.675
2	39.511	35.463
3	39.457	35.439
4	39.402	35.391
5	39.335	35.384
6	39.316	35.33

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 4.16 แสดงการเปลี่ยนแปลงความชื้นของผลิตภัณฑ์กุนเชียง ที่บรรจุในถุงโพลีโพรไพลีน (PP) ปิดผนึกแบบสุญญากาศ เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง เป็นระยะเวลา 6 สัปดาห์

#### 4.5.2 ปริมาณแอนแอโรบิกแบคทีเรีย (anaerobic bacteria)

การบรรจุกุนเชียงในถุงโพลีโพรไพลีน (PP) ที่สภาวะสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 6 สัปดาห์ (ตารางที่ 4.3) พบว่ากุนเชียงสูตรควบคุมจะมีปริมาณแอนแอโรบิกแบคทีเรียเริ่มต้น 1.475 log โคโลนีต่อกรัม ซึ่งเมื่ออายุการเก็บรักษานานขึ้นปริมาณแอนแอโรบิกแบคทีเรียจะลดลงเพียงเล็กน้อยเป็น 1.346 log โคโลนีต่อกรัม และกุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวัฒนธรรมร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 จะมีปริมาณ แอนแอโรบิกแบคทีเรียเริ่มต้น 1.279 log โคโลนีต่อกรัม ซึ่งเมื่ออายุการเก็บรักษานานขึ้นปริมาณแอนแอโรบิกแบคทีเรียจะลดลงเพียงเล็กน้อยเป็น 1.061 log โคโลนีต่อกรัม และมีปริมาณ แอนแอโรบิกแบคทีเรีน้อยกว่ากุนเชียงสูตรควบคุมในทุก ๆ สัปดาห์ และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P < 0.05$ ) ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากค่า  $a_w$  และความชื้นที่มีในผลิตภัณฑ์ซึ่งเป็นปัจจัยสำคัญที่เอื้ออำนวยต่อการเจริญเพิ่มจำนวนของจุลินทรีย์ จึงทำให้ผลิตภัณฑ์สูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวัฒนธรรมร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 มีปริมาณแอนแอโรบิกแบคทีเรีน้อยกว่ากุนเชียงสูตรควบคุม

ตารางที่ 4.10 แสดงปริมาณแอนแอโรบิกแบคทีเรียของผลิตภัณฑ์กุ้งแช่แข็ง ที่บรรจุในถุงโพลีโพร-ไพลีน (PP) ปิดผนึกแบบสุญญากาศ ที่อุณหภูมิห้อง (log โคลโลนีต่อกรัม)

สัปดาห์	สูตรควบคุม	ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ <i>Monascus purpureus</i> TISTR 3090 ร้อยละ 0.50
1	1.475 <sup>a1</sup>	1.279 <sup>b</sup>
2	1.421 <sup>a</sup>	1.172 <sup>b</sup>
3	1.400 <sup>a</sup>	1.153 <sup>b</sup>
4	1.387 <sup>a</sup>	1.079 <sup>b</sup>
5	1.357 <sup>a</sup>	1.073 <sup>b</sup>
6	1.346 <sup>a</sup>	1.061 <sup>b</sup>

#### หมายเหตุ

<sup>1</sup>ตัวอักษรที่ต่างกันตามแนวนอนแสดงว่ามีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ (P < 0.05)

#### 4.5.3 *Clostridium perfringens*

การบรรจุกุ้งแช่แข็งในถุงโพลีโพรไพลีน (PP) ที่สภาวะสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง เป็นระยะเวลา 6 สัปดาห์ พบว่าในกุ้งแช่แข็งสูตรควบคุมและกุ้งแช่แข็งสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 ไม่พบการเจริญของ *Clostridium perfringens* ซึ่งเป็นจุลินทรีย์ที่ก่อให้เกิดโรคอาหารเป็นพิษ และโดยทั่วไปกุ้งแช่แข็งเป็นผลิตภัณฑ์อาหารที่จะต้องให้ความร้อนอีกครั้งก่อนการบริโภค ดังนั้น โอกาสที่จะเกิดการปนเปื้อนจากจุลินทรีย์ที่ก่อให้เกิดโรคอาหารเป็นพิษ จึงมีค่อนข้างน้อย

#### 4.5.4 การศึกษาความคงตัวของสารสีในผลิตภัณฑ์กุ้งแช่แข็ง

จากการบรรจุกุ้งแช่แข็งสูตรควบคุมและกุ้งแช่แข็งสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 ลงในถุงโพลีโพรไพลีน (PP) ปิดผนึกแบบสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 6 สัปดาห์ และติดตามการเปลี่ยนแปลงสีของผลิตภัณฑ์ ทุกๆ 1 สัปดาห์

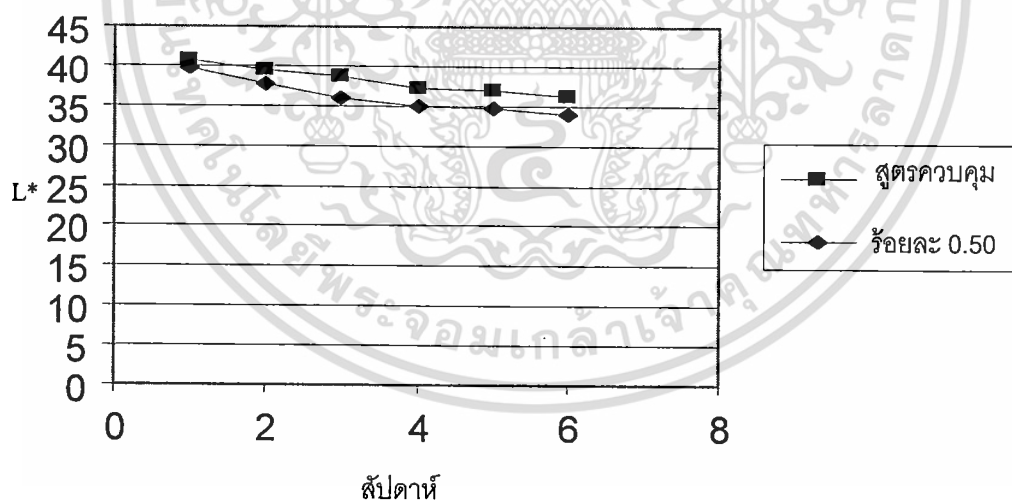
จากภาพที่ 4.4 แสดงถึงการเปลี่ยนแปลงค่า L\* ภายในของกุ้งแช่แข็งสูตรควบคุมและกุ้งแช่แข็งสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 ซึ่งค่า L\* เป็นค่าแสดงถึงความสว่าง พบว่าการเปลี่ยนแปลงค่า L\* ของสีภายในของกุ้งแช่แข็งสูตรควบคุมและกุ้งแช่แข็งสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 มีค่า

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ลดลงเพียงเล็กน้อย อาจเนื่องมาจากการสูญเสียน้ำของผลิตภัณฑ์จึงทำให้ผลิตภัณฑ์มีสีคล้ำ ซึ่งจะส่งผลให้ค่า  $L^*$  ลดลง

ตารางที่ 4.11 แสดงค่า  $L^*$  ภายในของกวนเชิงสูตรควบคุมและกวนเชิงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50

สัปดาห์	สูตรควบคุม	ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ <i>M. purpureus</i> TISTR 3090 ร้อยละ 0.50
1	40.78	39.81
2	39.44	37.66
3	38.67	36.04
4	37.14	34.87
5	36.97	34.69
6	36.19	33.93



ภาพที่ 4.17 แสดงการเปลี่ยนแปลงค่า  $L^*$  ภายในของกวนเชิง ที่บรรจุในถุงโพลีโพรไพลีน (PP) ปิด ผนีกแบบสุญญากาศ ที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 6 สัปดาห์

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

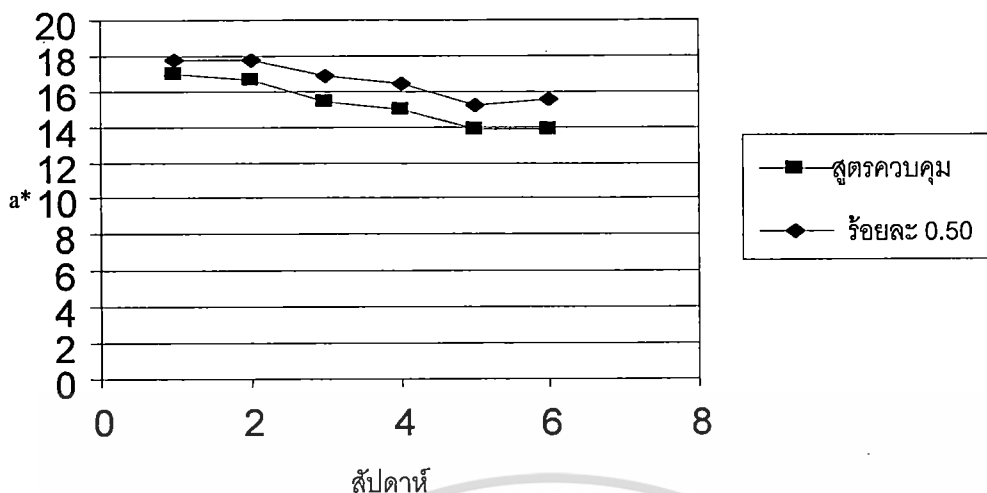
จากผลการวัดค่า  $a^*$  ภายในของกุนเชียงสูตรควบคุมและกุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 (ภาพที่ 4.5) พบว่ามีการเปลี่ยนแปลงค่า  $a^*$  ซึ่งแสดงถึงความเข้มของสีแดง เพียงเล็กน้อยทั้งกุนเชียงสูตรควบคุมและกุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 โดยมีค่าลดลงจาก 16.99 เป็น 13.88 และจาก 17.81 เป็น 15.48 ตามลำดับ ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากสารสีที่มีในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M.purpureus* TISTR 3090 มีความคงตัวค่อนข้างต่ำ ดังนั้นในการเก็บผลิตภัณฑ์จึงควรใช้ภาชนะบรรจุที่สามารถป้องกันการซึมผ่านของอากาศ และสามารถป้องกันแสงได้

สุภาวดี (2545) พบว่าสภาพการบรรจุ และภาชนะบรรจุมีอิทธิพลต่อค่า  $a^*$  อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) ทั้งในกุนเชียงสูตรควบคุมและสูตรที่ใช้ข้าวแดง ซึ่งบรรจุในถุงอะลูมิเนียมฟอยล์จะสามารถป้องกันการลดลงของสารสีแดง (ค่า  $a^*$ ) ได้ดีกว่าการบรรจุในถุงโพลีโพรไพลีน (PP)

ตารางที่ 4.12 แสดงค่า  $a^*$  ภายในของกุนเชียงสูตรควบคุมและกุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50

ลำดับ	สูตรควบคุม	ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ <i>M. purpureus</i> TISTR 3090 ร้อยละ 0.50
1	16.99	17.81
2	16.61	17.79
3	15.42	16.82
4	15.01	16.47
5	13.91	15.22
6	13.88	15.48

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



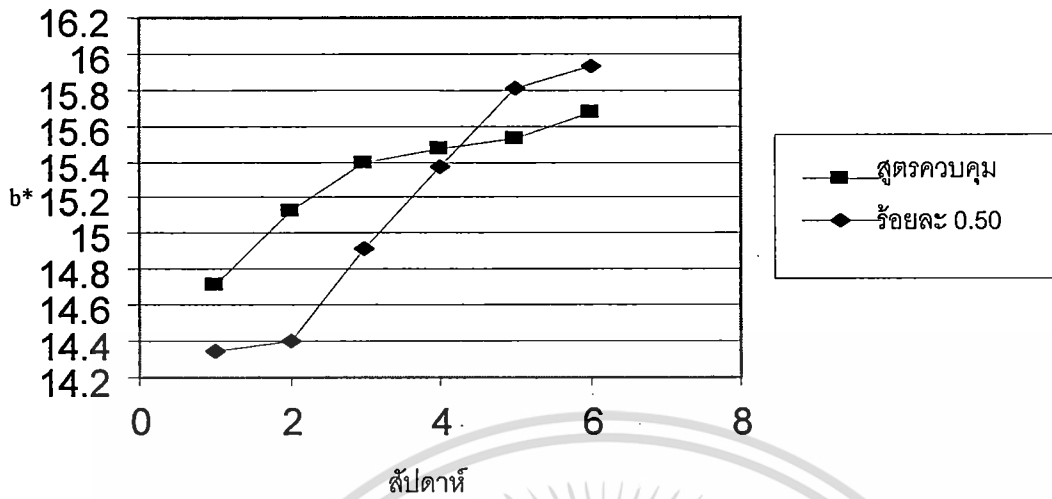
ภาพที่ 4.18 แสดงการเปลี่ยนแปลงค่า  $a^*$  ภายในของกุนเชียง ที่บรรจุในถุงโพลีโพรไพลีน (PP) ปิดผนึก แบบสุญญากาศ ที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 6 สัปดาห์

จากผลการวัดค่า  $b^*$  ภายในของกุนเชียงสูตรควบคุมและกุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 (ภาพที่ 4.6) พบว่าค่า  $b^*$  มีค่าเพิ่มขึ้นเพียงเล็กน้อยทั้งกุนเชียงสูตรควบคุมและกุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 โดยมีค่าเพิ่มขึ้นจาก 14.71 เป็น 15.68 และจาก 14.34 เป็น 15.93 ตามลำดับ ทั้งนี้เนื่องจากการเปลี่ยนแปลงสีแดงลดลง ซึ่งส่งผลให้ค่า  $b^*$  เพิ่มขึ้นและกลไกที่สีแดงในผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 มีความคงตัวน้อยกว่าสีเหลือง สีแดงจึงสลายตัวไปทำให้สีเหลืองเพิ่มขึ้น

ตารางที่ 4.13 แสดงค่า  $b^*$  ภายในของกุนเชียงสูตรควบคุมและกุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50

สัปดาห์	สูตรควบคุม	ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ <i>M. purpureus</i> TISTR 3090 ร้อยละ 0.50
1	14.71	14.34
2	15.13	14.40
3	15.40	14.92
4	15.47	15.37
5	15.53	15.81
6	15.68	15.93

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 4.19 แสดงการเปลี่ยนแปลงค่า  $b^*$  ภายในของกุนเชียง ที่บรรจุในถุงโพลีโพรไพลีน (PP) ปิดผนึกแบบสุญญากาศ ที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 6 สัปดาห์

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## บทที่ 5

### สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง

1. ปริมาณผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ที่เหมาะสมในการทดแทนผงเพรก ซึ่งมีไนโตรเจนเป็นส่วนประกอบในผลิตภัณฑ์กุนเชียง คือ ร้อยละ 0.50 ของน้ำหนักเนื้อ และการใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 ไม่มีผลทำให้กลิ่นและรสชาติของผลิตภัณฑ์เปลี่ยนแปลงไป

2. การศึกษาอายุการเก็บรักษาของกุนเชียง พบว่ากุนเชียงสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 มีปริมาณแอนแอโรบิกแบคทีเรียน้อยกว่ากุนเชียงสูตรควบคุม และมีแนวโน้มการลดลงมากกว่า และไม่พบเชื้อ *Clostridium perfringens* ซึ่งเป็นจุลินทรีย์ที่ก่อให้เกิดโรคอาหารเป็นพิษตามมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม

3. การศึกษาความคงตัวของสารสีในกุนเชียงสูตรควบคุมและสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 พบว่ามีการเปลี่ยนแปลงของค่า  $L^*$   $a^*$  และ  $b^*$  เพียงเล็กน้อย เมื่อบรรจุในถุงโพลีโพรไพลีน (PP) ปิดผนึกแบบสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 6 สัปดาห์

#### ข้อเสนอแนะ

1. ควรทำการบรรจุผลิตภัณฑ์กุนเชียงทั้งสูตรควบคุม และสูตรที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ร้อยละ 0.50 ลงในภาชนะบรรจุชนิดอื่นด้วย เพื่อเปรียบเทียบการเปลี่ยนแปลงของผลิตภัณฑ์กุนเชียงในระหว่างการเก็บรักษา

2. จากการตรวจเชื้อ *Clostridium perfringens* ไม่พบการเจริญของเชื้อชนิดนี้ ซึ่งไม่สามารถบ่งชี้ได้ว่าผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 มีคุณสมบัติในการยับยั้งการเจริญของเชื้อ *Clostridium perfringens* ดังนั้นจึงควรทำการเติมเชื้อชนิดนี้ลงไปในผลิตภัณฑ์กุนเชียงที่ใช้ผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ทดแทนผงเพรก ซึ่งมีไนโตรเจนเป็นส่วนประกอบ แล้วตรวจในระหว่างการเก็บรักษาว่าผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *Monascus purpureus* TISTR 3090 มีคุณสมบัติในการยับยั้งเชื้อ *Clostridium perfringens* หรือไม่

3. ควรลดปริมาณผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการเพาะเลี้ยงวุ้นมะพร้าวร่วมกับ *M. purpureus* TISTR 3090 ที่ใส่ลงในกุนเชียงเพื่อทดแทนผงเพรก ซึ่งมีไนโตรเจนเป็นส่วนประกอบ โดยให้อยู่ในช่วงร้อยละ 0.1-0.5

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## เอกสารอ้างอิง

- กรรณา โชติฤทธิไกร, จิราพร จันทรา และสินิทธิ์ วุฒิศรสมบัติกุล. 2546. การหมักเชื้อ *Monascus purpureus* TISTR 3090 ร่วมกับแบคทีเรียเซลลูโลสและการคงตัวของสีในผลิตภัณฑ์ที่ได้. โครงการงานพิเศษ สาขาเทคโนโลยีชีวภาพ ภาควิชาชีววิทยาประยุกต์ คณะวิทยาศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง.
- สุภาวดี อินทรีย์เขียว. 2545. การใช้สารสีโสมแนสคัส (อังกัก) ทดแทนไนโตรเจนในไตรทอินผลิตภัณฑ์ไส้กรอกรมควัน และกุนเชียง. วิทยานิพนธ์ปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิทยาศาสตร์การอาหาร บัณฑิตวิทยาลัย สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง.
- เทพปัญญา เจริญรัตน์ และอรวรรณ เตมีเจตน์. 2541. การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมต่อการผลิตสารสีของเชื้อราโสมแนสคัสจากถากมันสำปะหลัง. สาขาเทคโนโลยีชีวภาพ คณะวิทยาศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง.
- บุษบา ยงสมิทธิ. 2542. จุลชีววิทยาการหมักวิตามินและสารสี. กรุงเทพมหานคร: มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- เยาวลักษณ์ สุรพันธ์พิชัย. 2536. เทคโนโลยีเนื้อสัตว์และผลิตภัณฑ์. กรุงเทพมหานคร: สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง.
- AOAC. Official Method of Analysis. 1995. 16<sup>th</sup> ed. The Association of Analysis Chemists. Arlington, Virginia.
- Carels, M. and Shepherd, D. 1997. The effect of different nitrogen sources on pigment production and sporulation of *Monascus* species in submerged, shaken culture. **J. Micro.** 24 :1346-1357.
- Fabre, C.E., Santerre, A.L., Loret, M.O., Baberian, R., Parecilleux, A., Goma, G., and Blanc, P.J. 1993. Production and food applications of the red pigments of *Monascus ruber*. **J. Food Sci.** 58 :1099-1110.
- Lin, T.F. and Demain, A.L. 1991. Effect of nutrition of *Monascus* sp. on formation of red pigments. **App. Microbial Biotechnology.** 36 :70-75.
- McLoughlin, A.J. and Champagne, G.P. 1994. Immobilized cells in meat fermentation. **Critical Review of Biotechnology.** 14 :179-192.
- Wong, H.C. and Koehler, P.E. 1983. Production and isolation of an antibiotic from *Monascus purpureus* and its relationship to pigments production. **J. Food Sci.** 46 : 589-592.
- Wong, H.C. and Koehler, P.E. 1983. Production of red water soluble *Monascus* pigments production. **J. Food Sci.** 48 : 1200-1203.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้