



รายงานการวิจัย

การสำรวจหาแบคทีเรียที่ผลิตกรด ไฮดรอกซี ซิตริก
A Survey of Bacteria Producing Hydroxy Citric Acid

ได้รับทุนอุดหนุนการวิจัยจาก
มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี

ผลงานวิจัยเป็นความรับผิดชอบของหัวหน้าโครงการวิจัยแต่เพียงผู้เดียว



รายงานการวิจัย

การสำรวจหาแบคทีเรียที่ผลิตกรด ไฮดรอกซี ซิตริก
A Survey of Bacteria Producing Hydroxy Citric Acid

ผู้วิจัย

ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สิทธิโชค แสงโสภา
สาขาวิชาจุลชีววิทยา สาขาวิชาชีววิทยา
สำนักวิชาวิทยาศาสตร์
มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี

ได้รับทุนอุดหนุนการวิจัยจากมหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี ปีงบประมาณ พ.ศ. 2543-2545
ผลงานวิจัยเป็นความรับผิดชอบของหัวหน้าโครงการวิจัยแต่เพียงผู้เดียว

กันยายน 2548

กิตติกรรมประกาศ

คณะผู้วิจัยใคร่ขอขอบพระคุณมหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารีที่สนับสนุนทุนอุดหนุนการวิจัย ศูนย์เครื่องมือวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีที่ให้ความอนุเคราะห์ห้องปฏิบัติการจุลชีววิทยาในการ ดำเนินการวิจัย และการวิเคราะห์ผลการวิจัย

ผู้วิจัย

กันยายน 2548

บทคัดย่อภาษาไทย

การทดลองนี้ได้พัฒนาการแยกและการคัดเลือกแบคทีเรียที่หลังกรดไฮดรอกซีซิทริกจากแบคทีเรียที่มีกรดไฮดรอกซีซิทริกในเส้นทางชีวเคมีในเซลล์ของแบคทีเรีย โดยตรวจหาโคโคไนด์ดังกล่าวที่เห็นได้บนจานอาหาร วิธีการนี้อาศัยคุณลักษณะสีแดงอันเกิดจากปฏิกิริยาจำเพาะและเป็นเอกลักษณ์ระหว่างโซเดียม เมตาวานาเดตและกรดไฮดรอกซีซิทริกในสารละลายกรดซัลฟูริก โคโคไนด์ที่ล้อมรอบด้วยวงสีแดง จะถือว่าเป็นผู้ผลิตกรดไฮดรอกซีซิทริก

แบคทีเรีย 2 ไอโซเลท ที่แยกจากปลาสดจากตลาดสดในเขตอำเภอเมืองนครราชสีมา ซึ่งตั้งชื่อ FFB9 และ FFB12 เลี้ยงในอาหารเหลวขั้นต่ำ ที่อุณหภูมิ 30°C เป็นเวลา 54 ชั่วโมงสามารถสร้างกรดไฮดรอกซีซิทริกซึ่งตรวจหาความเข้มข้นของกรดไฮดรอกซีซิทริกในน้ำเลี้ยงเชื้อ โดยการวัดสเปกโตรโฟโตที่ช่วงคลื่น 467 นาโนเมตรได้สูงถึง 24.48 และ 13.37 มก./มล. ตามลำดับ

Abstract

A method was developed for detection and isolation, within bacteria having hydroxycitric acid(HCA) in their biochemical pathways, of strains secreting the HCA; the visual detection of colonies of these particular strains can be carried out directly on agar plates. The method is based on the characteristic reddish color resulting from the specific and unique interaction of sodium meta vanadate and HCA in aqueous sulfuric acid solution. The colonies circled by a red halo were presumed to be producers of hydroxycitric acid.

Two isolates of bacteria, designed strains FFB9 and FFB12 were isolated from *Plasom* (Thai low-salt fermented fish product) samples collected in a fresh market in Muang district region of Nakorn Ratchasima, grown in liquid minimal medium in condition at 30 °C for 54 hours and producing HCA quantitated spectrophotometrically at 467 nm up to 24.48 and 13.37 mg/ml respectively in their cultured media.

สารบัญ

	หน้า
กิตติกรรมประกาศ	ก
บทคัดย่อภาษาไทย	ข
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	ค
สารบัญ	ง
สารบัญตาราง	ฉ
สารบัญภาพ	ช
บทที่ 1 บทนำ	
ความสำคัญและที่มาของปัญหาการวิจัย	1
วัตถุประสงค์ของการวิจัย	5
ขอบเขตของการวิจัย	6
ประโยชน์ที่ได้รับจากการวิจัย	6
บทที่ 2 วิธีดำเนินการวิจัย	
การคัดสายพันธุ์แบคทีเรียที่สามารถสร้างกรดไฮดรอกซีซิติริก	7
การสร้างกราฟมาตรฐานเพื่อหาปริมาณกรดไฮดรอกซีซิติริกโดยSpectrophotometer	8
การผลิตกรดไฮดรอกซีซิติริกจากแบคทีเรีย	8
การเตรียมน้ำเลี้ยงเพื่อวัดปริมาณกรดไฮดรอกซีซิติริก	9
บทที่ 3 ผลการวิจัย	10
อภิปรายผล	20
บทที่ 4 บทสรุป	22
บรรณานุกรม	23
ภาคผนวก	
ภาคผนวก ก	24
ภาคผนวก ข	26
ภาคผนวก ค	27
ภาคผนวก ง	28

สารบัญภาพ

		หน้า
รูปที่ 1	แสดงการทำงานของ HCA	1
รูปที่ 2	แสดงไอโซเมอร์ 4 แบบ ของ HCA	2
รูปที่ 3	แสดงช่อง 50 ช่อง โคลีนีตามตารางแม่แบบที่วางได้จานอาหาร	7
รูปที่ 4	แสดงจานอาหารที่มีแบคทีเรีย SB1-SB10	12
รูปที่ 5	แสดงจานอาหารที่มีแบคทีเรีย SB1-SB10 หลังจากทดสอบละลาย 1 N H ₂ SO ₄	12
รูปที่ 6	แสดงจานอาหารที่มีแบคทีเรีย FFB1-FFB15	13
รูปที่ 7	แสดงจานอาหารที่มีแบคทีเรีย FFB1-FFB15 หลังจากทดสอบละลาย 1 N H ₂ SO ₄	13
รูปที่ 8	แสดงจานอาหารที่มีแบคทีเรีย FFB1(บน) FFB9(ล่าง)	14
รูปที่ 9	แสดงจานอาหารที่มีแบคทีเรีย FFB1(บน) FFB9(ล่าง) หลังจากทดสอบละลาย 1 N H ₂ SO ₄	14
รูปที่ 10	แสดงจานอาหารที่มีแบคทีเรีย FFB1(บน) FFB12(ล่าง)	15
รูปที่ 11	แสดงจานอาหารที่มีแบคทีเรีย FFB1(บน) FFB12(ล่าง) หลังจากทดสอบละลาย 1 N H ₂ SO ₄	15
รูปกราฟที่ 1	แสดงกราฟมาตรฐานในการหาปริมาณกรดไฮดรอกซีซिटริก	11
รูปกราฟที่ 2	แสดงความขุ่นของเซลล์ หรือการเจริญของเซลล์ แบคทีเรีย(OD ₆₂₀) และ ปริมาณกรดไฮดรอกซีซिटริก(OD ₄₆₇)ของน้ำเลี้ยงของสายพันธุ์ FFB9	17
รูป กราฟที่ 3	แสดงความขุ่นของเซลล์ หรือการเจริญของเซลล์ แบคทีเรีย(OD ₆₂₀)และ ปริมาณกรดไฮดรอกซีซिटริก(OD ₄₆₇)ของน้ำเลี้ยงของสายพันธุ์ FFB12	19

สารบัญตาราง

	หน้า
ตารางที่ 1 แสดงผลการทำกราฟมาตรฐานการหาปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก	10
ตารางที่ 2 แสดงความขุ่นของเซลล์ และการดูดกลืนของแสงที่ช่วงคลื่น 467 นาโนเมตรของ น้ำเลี้ยงของสายพันธุ์ FFB9	16
ตารางที่ 3 แสดงความขุ่นของเซลล์ และการดูดกลืนของแสงที่ช่วงคลื่น 467 นาโนเมตรของ น้ำเลี้ยงของสายพันธุ์ FFB12	18

สารบัญ(ต่อ)

ประวัติผู้วิจัย

หน้า

31

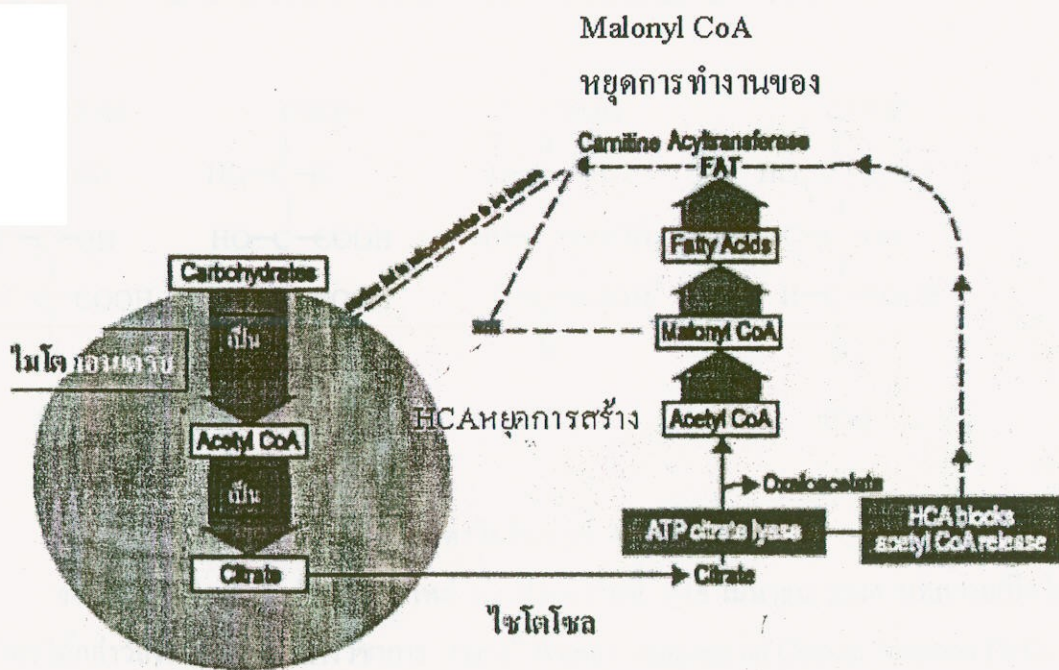
บทที่ 1

บทนำ

ความสำคัญและที่มาของการวิจัย

ตามรายงานปรากฏว่าโรคอ้วนทำให้ประชาชนชาวไทยสูญเสียเงินสังยารักษาโรคเรื้อรังจากโรคอ้วนถึงปีละ 2 แสนล้านบาท (1) ไคโตแซน (chitosan) ในสินค้า Liposorb ฯลฯ ไกลโคแมนแนน (glycomannan) จากหัวบุกและกรดไฮดรอกซีซิทริกจากส้มแขก (*Garcinia cambogia* เฟมิลิตี Guttiferae) ในสินค้า Hi-Sol ต่างเป็นตัวอย่างของสารที่นำมาลดไขมันในร่างกาย

ส้มแขก เป็นพืชสมุนไพรเกี่ยวกับการลดน้ำหนัก เป็นผลไม้แถบเอเชียตะวันออกเฉียงใต้ โดยเฉพาะในภาคใต้ของประเทศไทย พบว่ามีสาร Hydroxycitric acid (HCA) เป็นส่วนประกอบที่สำคัญอยู่เป็นจำนวนมาก สารตัวนี้มีความสำคัญเกี่ยวกับการลดความอยากอาหารและเพิ่มความร้อนภายในร่างกายโดยการเผาผลาญไขมัน หยุดกระบวนการเปลี่ยนแปลงคาร์โบไฮเดรตไปสะสมในรูปของไขมัน มีผลลดการผลิตกรดไขมันและคอเลสเตอรอล การเปลี่ยนคาร์โบไฮเดรตเป็นไขมันสะสมในส่วนต่าง ๆ ของร่างกาย

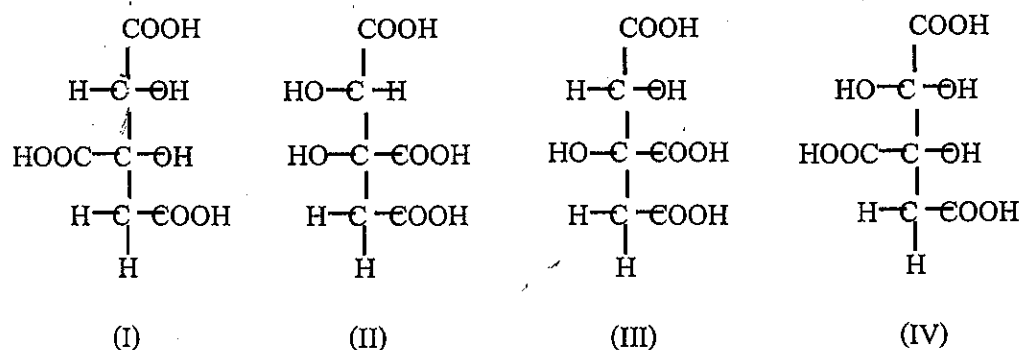


รูปที่ 1 แสดงการทำงานของ HCA ขัดขวางการทำงานของ ATP citrate lyase หยุดการสร้าง Acetyl CoA ทำให้มี Malonyl CoA น้อย ไม่ขัดขวางการทำงานของ Carnitine acyltransferase ซึ่งทำให้มีการเผาผลาญไขมันที่สะสมไว้

กระทำโดยเอนไซม์ ATP-citrate lyase (EC 4.1.3.8) ปรากฏว่า (-)-Hydroxycitrate เป็นตัวยับยั้งโดยตรง (specific inhibitor) ของเอนไซม์ดังกล่าว (2,4-13) ไขมันสะสมจึงลดลง เมื่อร่างกายสร้างไกลโคเจนใน ปริมาณที่เพียงพอแล้วจะมีกลไกบางอย่างไปกระตุ้นศูนย์ควบคุมความอิมส่งไปยังสมองทำให้เรารู้สึกอิม ทำให้ลดการบริโภคอาหารที่มากเกินไปจนจำเป็น สาร HCA แตกต่างจากผลิตภัณฑ์ลดน้ำหนักอย่างอื่นโดยไม่ ออกฤทธิ์ต่อระบบประสาทส่วนกลางโดยตรง แต่จะใช้กลไกธรรมชาติที่กล่าวมาลดไขมัน

จากอินเตอร์เน็ต พบว่า มีประกาศโฆษณาขายผลิตภัณฑ์ลดความอ้วน ที่ประกอบด้วย HCA มากกว่า 300 แห่ง แม้ส่วนผสมจะถูกนำมาเป็นผลิตภัณฑ์ดังกล่าวได้เป็นอย่างดีและไม่ได้ขาดแคลน แต่ขบวนการ ดังกล่าวทำให้ราคาสินค้าดังกล่าวยังมีราคาแพง

Rao และ ผู้ร่วมงาน (1966) ได้รายงานขบวนการชีวเคมีของ Hydroxycitric acid ใน *Micrococcus* (3) จากรายงานดังกล่าวได้อธิบายถึง กรดไฮดรอกซีซิตรีกมีไอโซเมอร์ (isomers) 4 แบบ (ดูรูป) แบบที่ 2 (II) พบในส้มแขก แบบที่ 4 (IV) พบในพืชใกล้เคียงพวกชบา (*Hibiscus sabdarifla*) และ *Micrococcus* ที่แยกมา ได้มีเส้นทาง (pathway) กระบวนการชีวเคมีที่มี HCA แบบที่ 2 (II) เช่นเดียวกับ HCA ในส้มแขก การวิจัย นี้จะแยกแบคทีเรียจากดินในท้องถิ่น (นครราชสีมา) ที่มีเส้นทางกระบวนการชีวเคมีที่ใช้ HCA แบบที่ 2 (II) การคัดเลือกแบคทีเรียเหล่านี้กระทำโดยใช้ HCA แบบที่ 2 (II) เป็นแหล่งคาร์บอน



รูปที่ 2 แสดงไอโซเมอร์ 4 แบบ ของ HCA

จากวารสารไทยแลนด์เมดิคอลไทม์ (2) ประจำวันที่ 1-15 เมษายน 2544 บทความเปิดโลก สมุนไพรได้กล่าวถึงการสัมมนาทางวิชาการ The 8th World Congress on Clinical Nutrition (WCCN) หรือการประชุมสภาโภชนาการทางคลินิกของโลกครั้งที่ 8 ที่โรงแรมอัมรินทร์ลา구나 จ. พิษณุโลก ซึ่งเป็นงานประชุมสัมมนาทางวิชาการ เพื่อนำเสนอผลงานวิจัยทางคลินิกด้านโภชนาการที่มีผลต่อสุขภาพ ที่สำคัญของโลก มีผู้เข้าร่วมการสัมมนาจากหลายประเทศรวม 300 คน อาทิ สหรัฐอเมริกา อังกฤษ

ออสเตรเลีย แคนาดา อินเดีย จัดโดยอินเตอร์เนชั่นแนล คลินิกคอล นูทริชั่น (INC) ร่วมกับ มหาวิทยาลัยนเรศวร จ. พิษณุโลก

คณะนักวิจัยจากโรงพยาบาลรามาริบัติ มหาวิทยาลัยมหิดล นำโดยศ.พญ. จุฬารัตน์ รุ่งพิสุทธิพงษ์, ดร. อรวรรณ ภูไชยพัฒนานนท์, ดร.ศรีวัฒนา ทรงจิตสมบูรณ์ และ รุ่งทิวา การตะวัน นำเสนอผลงานการวิจัยทางคลินิกเกี่ยวกับการลดไขมันส่วนเกินของสตรีด้วยแคลเซียมไฮดรอกซีซีตริกแอสิด (HCA) ที่ละลายน้ำจากเทคโนโลยีของนักวิทยาศาสตร์ไทย

ผลงานวิจัยทางคลินิกนี้ นับเป็นการนำเสนอความก้าวหน้าที่สำคัญอีกขั้นหนึ่งด้วยโภชนาการเพื่อสุขภาพ และเพื่อวงการความงามของไทย รวมทั้งนานาชาติ โดยเฉพาะปัญหาการมีไขมันส่วนเกินสะสมในร่างกายมากเกินไป และภาวะการเกิดโรคอ้วน ศ.พญ.จุฬารัตน์ รายงานผลการวิจัยทางคลินิกว่า ผลการทดสอบสูตรสารสกัดของนักวิทยาศาสตร์ไทยที่เกิดขึ้นจากการทดลองในครั้งนี้ เริ่มจากปรับปรุงคุณภาพของไฮดรอกซีซีตริกแอสิด (HCA) ให้สามารถเพิ่มความเปรี้ยวของร่างกายได้อย่างแน่นอน ด้วยการสกัด HCA จากผลส้มแขกที่ใช้กระบวนการเฉพาะทางวิทยาศาสตร์ แล้วปรับให้อยู่ในสูตรซูเปอร์ ไฮ-โซล ซึ่งเป็นเกลือแคลเซียมละลายน้ำได้ดีที่มี HCA อยู่ 70% แล้วนำไปบรรจุในซอง โดยแต่ละซองมีซูเปอร์ ไฮ-โซล อยู่ 1.65 กรัม (เทียบเท่ากับ HCA 1.15 กรัม) สตรีอาสาสมัครที่เข้าร่วมในการทดลองและเป็นผู้ที่มีดัชนีมวลกายมากกว่า 25 กก./ม. (ดัชนีมวลกายเท่ากับน้ำหนักหารด้วยส่วนสูงเป็นเมตรยกกำลังสอง) รวมจำนวน 42 คน แบ่งเป็น 2 กลุ่ม กลุ่มแรกมี 23 คน มีอายุเฉลี่ย 40 ปี รับประทานอาหารที่ให้พลังงาน 1,000 แคลอรีต่อวัน ตามคำแนะนำและละลายซูเปอร์ ไฮ-โซลกับน้ำดื่มก่อนอาหารเช้าวันละ 3 ครั้ง กลุ่มที่สองมี 19 คน มีอายุเฉลี่ย 35.6 ปี รับประทานอาหารลักษณะเดียวกัน และละลายชาหอกกับน้ำดื่มก่อนอาหารเช้าวันละ 3 ครั้ง ก่อนการทดลอง กลุ่มแรกที่ใช้ซูเปอร์ ไฮ-โซล มีน้ำหนักตัวเฉลี่ย 69 กก. และกลุ่มที่สองมีน้ำหนักตัวเฉลี่ย 65.5 ในเวลา 2 เดือนต่อมาหลังจากทดลอง กลุ่มแรกลดน้ำหนักตัวลงได้มากกว่าและรวดเร็วกว่ากลุ่มที่สองอย่างมีนัยสำคัญ ตลอดระยะเวลาการทดลองน้ำหนักที่ลดลงเกิดจากการหายไปของไขมันสะสมซึ่งเห็นได้จากการลดลงอย่างมีนัยสำคัญ ไขมันที่ลดลงทำให้น้ำหนักตัวลดลง 3.9% และดัชนีมวลกายลดลง 3.27 % ปริมาณไตรกลีเซอไรด์ในเลือดลดลง 23.2 % ในขณะที่ความเสี่ยงต่ออาการไขมันอุดตันในเส้นเลือดลดลงอย่างชัดเจน เมื่อสิ้นสุดการทดสอบปริมาณของสารชีวเคมีในเลือดไม่มีการเปลี่ยนแปลงจากเดิม ทำให้สรุปได้ว่าไม่มีผลข้างเคียงอันไม่พึงประสงค์ จากการใช้ซูเปอร์ ไฮ-โซล นอกจากนี้กรดยูริกซึ่งเป็นต้นเหตุของโรคเกาต์ยังลดลงอย่างมีนัยสำคัญ ขณะเดียวกัน กลุ่มนักวิทยาศาสตร์ไทยนำโดย ศ.ดร.พิเชษฐ วิริยะจิตรา จากเอเชียนูทราซูติคอล เซ็นเตอร์ (ANC) ผู้พัฒนาสูตรซูเปอร์ ไฮ-โซล ได้ทำการทดลองการใช้ซูเปอร์ ไฮ-โซล กับอาสาสมัครสตรีอีกกลุ่มหนึ่งจำนวน 41 คน อายุ 20-30 ปี ที่มีดัชนีมวลกายเกินกว่า 18 กก./ม. ใช้ซองบรรจุซูเปอร์ ไฮ-โซล 1.65 กรัม เช่นเดียวกัน ละลายน้ำดื่ม

ก่อนอาหารครึ่งถ้วยของ ตลอดระยะเวลาของการประเมินที่นาน 9 สัปดาห์ โดยอาสาสมัครที่มีน้ำหนักตัว ไม่เกิน 60 กก. ใช้วันละ 2 ครั้ง ผู้ที่มีน้ำหนักตัวมากกว่า 60 กก. ใช้วันละ 3 ครั้ง และให้อาสาสมัครทุกคนจะต้องออกกำลังกายสัปดาห์ละครั้ง

เมื่อสิ้นสุดระยะเวลาประเมินผล ปรากฏว่า ค่าเฉลี่ยของส่วนประกอบและสัดส่วนของร่างกายลดลงอย่างมีนัยสำคัญชัดเจนดังต่อไปนี้ น้ำหนักตัว 3.6% ดัชนีมวลกายลดลง 3.55% ไขมันร่างกาย 5.48% เส้นรอบต้นแขนซ้าย 7.74 % เส้นรอบต้นแขนขวา 6.87 % เส้นรอบอก 2.62% เส้นรอบใต้อก 3.63% การทดลองนี้ชี้ให้เห็นถึงการลดลงอย่างชัดเจนของไขมันส่วนเกิน โดยเฉพาะบริเวณสัดส่วนที่ผู้หญิงต้องการให้ลดลง เช่น เส้นรอบเอวลดลง 4.09% เส้นรอบสะโพกลดลง 4.29% เส้นรอบต้นขาซ้ายลดลง 4.5% เส้นรอบต้นขาขวาลดลง 5.48 % ตลอดระยะเวลาไว้ค่าการประเมินผล ไม่มีผลข้างเคียงหรืออาการไม่พึงประสงค์เกิดขึ้นกับอาสาสมัครเลย ทำให้สรุปได้ว่าซูเปอร์ ไฮ-โซล สามารถทำให้ร่างกายเพียวขึ้นได้อย่างมีประสิทธิภาพและปลอดภัย ไร้ผลข้างเคียง

Shara และผู้ร่วมงาน (2004) ได้แสดงให้เห็นว่าเกลือแคลเซียม-โปตัสเซียมของ HCA ที่ได้จากส้มแขก (*Garcinia cambogia* : HCA-SX, Super CitriMax) มีผลในการจัดการน้ำหนัก ผลการทดลองยืนยันว่า HCA-SX ส่งเสริมการเผาผลาญไขมัน (fat oxidation) เพิ่มการหลั่ง serotonin ทำให้ระดับปริมาณลิปิดอยู่ในระดับปกติ และลดปริมาณ leptin ในซีรัมของคนอ้วน

แบคทีเรียบางชนิดสร้างสารพิษที่เป็นอันตรายต่อมนุษย์ แต่จุลินทรีย์หลายประเภท เช่น เห็ดที่ไม่เป็นพิษหลายชนิดใช้เป็นแหล่งอาหาร แบคทีเรียบางพวกสร้างกรดน้ำส้ม กรดแลคติก และกรดอะมิโน เช่น ผงชูรส เป็นต้น

แบคทีเรียกรดแลคติกในอาหารหมักพื้นบ้านของไทย แบคทีเรียกลุ่มนี้มีบทบาททำให้อาหารมีรสเปรี้ยวหรือมีรสชาติที่ดีขึ้น พบได้ในอาหารหมักพื้นบ้านหลายชนิด เช่น น้ำปลา บูด ซิอิ้ว ปลา ร้า ปลาจ่อม กุ้งจ่อม หอยคอง แหนม หม่า ไส้กรอกเปรี้ยว ปลาสาม ส้มผัก ปลาเจ้า ผักกาดคอง หอมคอง ใบเมี่ยงหมัก และข้าวหมาก ฯลฯ โดยเฉพาะอาหารหมักที่มีปริมาณเกลือต่ำจะมีรสเปรี้ยวมากทำให้ช่วยยับยั้งการเจริญของเชื้อโรคได้ พบว่ามีแบคทีเรียกรดแลคติกรูปร่างแท่งคือ แลคโตบาซิลลัส เพนโตซัส และแลคโตบาซิลลัส แพลนตารัม และพวกรูปร่างกลม เพคโอคอกคัส เพนโตซาเซียส ส่วนในอาหารหมักที่มีเกลือสูง เช่น น้ำปลา บูด และซิอิ้วมีกรดน้อย แต่ก็พบแบคทีเรียกรดแลคติกสกุลเตตราจิโนคอกคัส อย่างไรก็ตามอาหารหมักที่มีเกลือสูงแต่ยังมี รสเปรี้ยว เช่น ปลา ร้า ปลาจ่อม และกุ้งจ่อม ก็พบแลคโตบาซิลลัสหลายชนิด

แบคทีเรียกรดแลคติกชนิดใหม่ การศึกษาแบคทีเรียซึ่งมีขนาดเล็กทำได้ยากเมื่อเปรียบเทียบกับพืชและสัตว์ซึ่งมีขนาดใหญ่และมีลักษณะทางสัณฐานวิทยาที่เห็นความแตกต่างชัดเจน รศ.ดร.สมบุญธนาศุภวัฒน์และคณะ (2543) ภาควิชาจุลชีววิทยา คณะเกษตรศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ได้ค้น

พบแบคทีเรียกรดแลคติกชนิดใหม่ 2 ชนิด จากปลาร้าและปลาจ่อม คือเชื้อที่มีรูปร่างแท่ง จำนวน 11 สายพันธุ์ โดยตั้งชื่อว่า แลคโตบาซิลลัส แอซิดิฟิซิส (*Lactobacillus acidiphiscis*) และเชื้อรูปร่างกลม จำนวน 5 สายพันธุ์ โดยตั้งชื่อว่า ไวสเซลลาไทยแลนด์นซิส (*Veissella thailandensis*) จากทุนสนับสนุนการตีพิมพ์ผลงานวิจัยของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เชื้อแลคโตบาซิลลัสที่พบใหม่มีคุณสมบัติที่ดีคือทนเกลือได้สูง และสร้างกรดแลคติกชนิดแอลไอโซเมอร์ นอกจากนี้ยังพบแบคทีเรียชนิดใหม่ สแตฟิโลคอคคัส ฟิสซิเฟอร์เมนแทน (*Staphylococcus piscifermentaus*) จากปลาร้า

แบคทีเรียกรดแลคติกกับสุขภาพ แบคทีเรียกรดแลคติกบางชนิดจะทำให้อาหารมีรสเปรี้ยวแต่ไม่มีผลต่อสุขภาพ เชื้อแลคโตบาซิลลัสและไบฟิโดแบคทีเรียบางชนิดเท่านั้นที่มีบทบาทในลำไส้ ซึ่งจะมีผลต่อสุขภาพ มีรายงานว่า การบริโภคโยเกิร์ต เช่น ฟรุคโตโอลิโกแซคคาไรด์ที่พบในนมหัวใหญ่และกล้วย จะช่วยเพิ่มปริมาณไบฟิโดแบคทีเรีย เป็นผลให้ช่วยลดคอเลสเตอรอล ไตรกรีเซอไรด์ กลูโคสในเลือด ลดความดัน แต่ก็ยังไม่ทราบกลไกชัดเจน การวิจัยนี้จะแยกแบคทีเรียจากอาหารหมักพื้นบ้านเช่น ปลาสาม ปลาเจ้า (จากตลาดในอำเภอเมืองนครราชสีมา) ที่มีเส้นทางกระบวนการชีวเคมีที่ใช้ HCA แบบที่ 2 (II) ด้วย การคัดเลือกแบคทีเรียเหล่านี้กระทำโดยใช้ HCA แบบที่ 2 (II) เป็นแหล่งคาร์บอนเช่นกัน

Antony และผู้ร่วมงาน (1999) ได้เสนอวิธีการหาปริมาณ HCA โดยอาศัยการเกิดสารประกอบเชิงซ้อนที่ให้สีระหว่าง HCA กับ meta vanadate ซึ่งในรายงานระบุว่าปฏิกิริยาดังกล่าวเป็นเอกลักษณ์และจำเพาะ ซึ่งก่อนหน้านี้การหาปริมาณ HCA กระทำโดยใช้ GC ตามรายงานของ Lowenstein และผู้ร่วมงาน (1981) อย่างไรก็ตามในรายงานของ Lowenstein HCA อยู่ในรูปของแข็ง (เนื้อส้มแขก) ในขั้นตอนเริ่มแรก และพยายามทำให้บริสุทธิ์ก่อนตรวจสอบด้วย GC หาก HCA อยู่ในอาหารเหลวเพียงเชื้ออาจจำเป็นต้องใช้ปริมาณ อาหารเหลวเพียงเชื้อปริมาณมากในการตรวจสอบหาปริมาณ HCA ด้วย GC

ในรายงานของ Antony ยังระบุถึงความแตกต่างระหว่างปฏิกิริยาของ HCA กับ meta vanadate และ citric acid กับ meta vanadate สำหรับ HCA เกิดสารประกอบเชิงซ้อนที่ให้สีส้มแดง ส่วน citric acid ยังคงให้สีเหลืองตามเดิม

วัตถุประสงค์ของการวิจัย

โครงการนี้ต้องการแยกจุลินทรีย์ (โดยเฉพาะแบคทีเรีย) ที่มีกระบวนการชีวเคมีการผลิตกรดไฮดรอกซีซิทริกเพื่อนำมาสร้างมิวแทนต์ (mutant) ที่ผลิตกรดไฮดรอกซีซิทริกสูงในอาหารน้ำเลี้ยง เพื่อนำไปใช้ในการผลิตระดับอุตสาหกรรมต่อไป

ขอบเขตของการวิจัย

งานวิจัยนี้ต้องการสำรวจหาแบคทีเรีย ที่เจริญบนจานอาหารขั้นต่ำ (minimal medium) ที่มี HCA เป็นแหล่งคาร์บอน นำแบคทีเรียดังกล่าวมาทำให้เกิดการกลายพันธุ์ โดยสะสม HCA ในอาหารเลี้ยงเชื้อในปริมาณที่สูง

ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

1. เป็นการสำรวจเบื้องต้นเพื่อหาแบคทีเรียที่สามารถนำมาใช้ประโยชน์ในเชิงอุตสาหกรรม
2. พัฒนาวิธีการหาปริมาณของกรดไฮดรอกซีซิทริก เพื่อตรวจสอบหาปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริกในอาหารน้ำเลี้ยงเชื้อแบคทีเรีย
3. พัฒนาวิธีการคัดแปลง (mutate) แบคทีเรียให้ปล่อยกรดไฮดรอกซีซิทริก ในอาหารน้ำเลี้ยงในปริมาณสูง

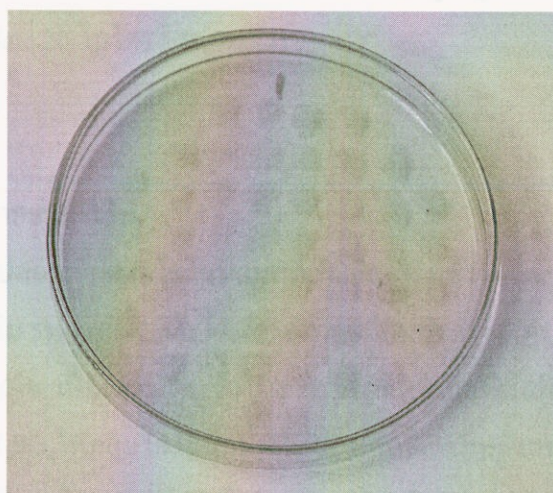
บทที่ 2

วิธีดำเนินการวิจัย

การคัดสายพันธุ์แบคทีเรียที่สามารถสร้างกรดไฮดรอกซีซिटริก

ขั้นตอนแรกนำสารละลายตัวอย่างดินความเข้มข้น 1 กรัมหรือตัวอย่างที่เป็นของเหลวชั้นของปลาหรือ ปลาเจ้าหรือ ปลาส้ม 1 กรัมในน้ำกลั่นปลอดเชื้อ 100 มล. โดยนำ 200 ไมโครลิตรมา smear บนจานอาหาร minimal salts (ดูภาคผนวก ก.) ที่มีกรดไฮดรอกซีซिटริกเป็นแหล่งคาร์บอนบนจานอาหารที่ 30°C. เป็นเวลา 36 ชั่วโมง ใช้ไม้จิ้มฟันปลอดเชื้อแตะโคโลนีแบคทีเรียเดี่ยวๆแล้ว smear บนจานอาหารขั้นต่ำที่มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอนในแต่ละช่อง (ดูรูปที่ 2) ที่รองใต้จานอาหารออสัยฟ้ากำมะหยี่ปลอดเชื้อและบล็อกโลหะถ่ายแบบ (อาศัยเทคนิค replica plating (ดูจากภาคผนวก ค.) จานละ 50 ไอโซเลท บนจานอาหารขั้นต่ำ (minimal medium) ที่มีและไม่มีกรดไฮดรอกซีซिटริกเป็นแหล่งคาร์บอน บ่มเลี้ยงเชื้อที่สภาวะอุณหภูมิ 30°C. เป็นเวลา 18-24 ชั่วโมง ตรวจสอบผลการเจริญของแบคทีเรีย

แบคทีเรียที่เจริญเฉพาะบนจานอาหารขั้นต่ำที่มีกรดไฮดรอกซีซिटริกเป็นแหล่งคาร์บอน แสดงว่าแบคทีเรียเหล่านั้นสามารถใช้กรดไฮดรอกซีซिटริกได้ หรือกล่าวได้ว่าเส้นทางชีวเคมีในเซลล์ของแบคทีเรียชนิดนี้มีกรดไฮดรอกซีซिटริกในกระบวนการเมแทบอลิซึมของแบคทีเรีย



รูปที่ 3 แสดงช่อง 50 ช่องโคโลนีตามตารางแม่แบบที่วางใต้จานอาหาร

ตัวอย่างของดินในมหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารีโดยเก็บตัวอย่างมา 5 ตัวอย่าง ปลา ร้า ปลาจ่อม และปลาต้มที่ใช้ในการทดลองนี้ได้จากในตลาดสดข้างห้างสรรพสินค้าอริสท์โคราช เก็บตัวอย่าง 3 ชนิด ๆ ละ 5 ตัวอย่าง

การสร้างกราฟมาตรฐานเพื่อหาปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริกโดยSpectrophotometer

การตรวจหาปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริกในสารละลายอาหารเลี้ยงเชื้อ โดยอาศัยการดูดกลืนแสง (absorbance) จำเป็นต้องเปลี่ยนค่าการดูดกลืนแสงเป็นปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริกจำเป็นต้องสร้างกราฟเปรียบเทียบ (calibration graph) ระหว่างความเข้มข้นของกรดไฮดรอกซีซิทริกกับค่าการดูดกลืนแสง ใช้เกลือ ethylene diamine ของกรดไฮดรอกซีซิทริก (98% ED-HCA, Fluka chemical company USA) ซึ่งเกลือ ED-HCA ประมาณ 1.09 กรัม ละลายในอาหารเหลวขั้นต่ำ 14 มิลลิลิตร เติม $1 \text{ N H}_2\text{SO}_4$ 1 มิลลิลิตร centrifuge ที่ 10,000 rpm สารละลายที่ได้ใช้เป็นสารละลายมาตรฐาน การทดลองใช้สารละลายมาตรฐาน 0.8 2.0 3.0 4.0 และ 5.0 มิลลิลิตร และเติมอาหารเหลวขั้นต่ำให้ได้ปริมาตร 9 มิลลิลิตร เติม $1 \text{ N H}_2\text{SO}_4$ 1 มิลลิลิตรแต่ละหลอด เติมสารละลาย 5% sodium meta vanadate (Fluka chemical company USA) 20 ไมโครลิตรแต่ละหลอด ปล่อยให้ทำปฏิกิริยา 20 นาที วัดการดูดกลืนแสงในช่วงคลื่น 467 นาโนเมตร โดยใช้ Spectronic 21 เปรียบเทียบกับ blank ที่ไม่มีสารละลายมาตรฐาน มีอาหารเหลวขั้นต่ำปริมาตร 9 มิลลิลิตร เติม $1 \text{ N H}_2\text{SO}_4$ 1 มิลลิลิตร และสารละลาย 5% sodium meta vanadate 20 ไมโครลิตร

การผลิตกรดไฮดรอกซีซิทริกจากแบคทีเรีย

ใช้ไม้จิ้มฟันปลอดเชื้อแตะโคโลนีแบคทีเรียเดี่ยว ๆ แล้ว smear บนจานอาหารนิวตริยอน (ดูภาคผนวก ก.) ที่เติม 5% sodium meta vanadate ตามแม่แบบตาราง (ดูรูป) ที่รองใต้จานอาหารบ่มเลี้ยงเชื้อที่สภาวะอุณหภูมิ 30°C . เป็นเวลา 72 ชั่วโมง ตรวจสอบหาแบคทีเรียที่ผลิตกรดไฮดรอกซีซิทริกโดยทดสอบสารละลาย $1 \text{ N H}_2\text{SO}_4$ ให้คลุมโคโลนีแบคทีเรีย แบคทีเรียที่หลังกรดไฮดรอกซีซิทริกออกมาในเนื้ออาหารแข็งจะปรากฏสีแดงในเวลา 10 นาที

การเตรียมน้ำเลี้ยงเพื่อวัดปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก

- ก. ถ่ายเชื้อจุลินทรีย์ไอโซเลท 1 loop จาก slant culture ลงในอาหารเหลวชั้นต่ำที่มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน 10 มิลลิลิตร เพื่อใช้เลี้ยงเป็น overnight culture ในขวดขนาด 25 มิลลิลิตร ที่ 30°C. เป็นเวลา 20-24 ชั่วโมง
- ข. ถ่ายเชื้อจาก overnight culture ทั้งหมด ด้วย pipette ที่ฆ่าเชื้อแล้วลงในอาหารเหลวชั้นต่ำที่มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน 110 มิลลิลิตร ในขวดรูปชมพู่ขนาด 250 มิลลิลิตร ใช้ pipette ที่ปราศจากเชื้อดูดอาหารเลี้ยงเชื้อมา 10 มิลลิลิตร นำมาวัดการดูดกลืนแสงที่ช่วงคลื่น 620 นาโนเมตรโดยใช้ Spectronic 21 ติดตามการเจริญของแบคทีเรีย โดยนับเวลาการเลี้ยงเริ่มที่ 0 นาที เลี้ยงที่ 30°C. เขย่าด้วยความเร็ว 120 rpm จากนั้นติดตามการเจริญทุกๆ 6 ชั่วโมงโดยใช้ pipette ที่ปราศจากเชื้อดูดอาหารเลี้ยงเชื้อมา 10 มิลลิลิตรวัดการดูดกลืนแสงที่ช่วงคลื่น 620 นาโนเมตร
- ค. นำน้ำเลี้ยงที่เก็บได้จากข้อ ข. มาปั่นแยกเซลล์โดย centrifuge ที่ 10,000 rpm. เป็นเวลา 10 นาที เก็บ supernatant ไว้ตรวจวัดปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก นำ supernatant 9 มิลลิลิตร เติม 1 NH_2SO_4 1 มิลลิลิตร และสารละลาย 5% sodium meta vanadate 20 ไมโครลิตร
- ง. ปลอ่ยให้ทำปฏิกิริยา 10 นาที วัดการดูดกลืนแสงที่ช่วงคลื่น 467 นาโนเมตร โดยใช้ Spectronic 21

บทที่ 3

ผลการวิจัย

ผลการคัดสายพันธุ์แบคทีเรียที่สร้างกรดไฮดรอกซีซิทริก

เลือกจุลินทรีย์โดยเฉพาะแบคทีเรียจากดิน ที่สามารถเจริญบนงานอาหารชั้นต่ำ (ดูภาคผนวก ก.) ที่มีกรดไฮดรอกซีซิทริกเป็นแหล่งคาร์บอน ได้แบคทีเรียที่เจริญบนงานดังกล่าว 10 สายพันธุ์ ตั้งชื่อสายพันธุ์เป็น SB (Soil Bacteria) 1-SB10

เลือกจุลินทรีย์โดยเฉพาะแบคทีเรียจากปลา ร้า ปลาจ่อม และ ปลาต้มที่สามารถเจริญบนงานอาหารชั้นต่ำ (ดูภาคผนวก ก.) ที่มีกรดไฮดรอกซีซิทริกเป็นแหล่งได้แบคทีเรียที่เจริญบนงานดังกล่าว 15 สายพันธุ์ (ปลาร้า 0 ไอโซเลท ปลาจ่อม 8 ไอโซเลท และ ปลาต้ม 7 ไอโซเลท ตามลำดับ) ตั้งชื่อสายพันธุ์เป็น FFB (Fish Fermented Bacteria) 1-FFB15

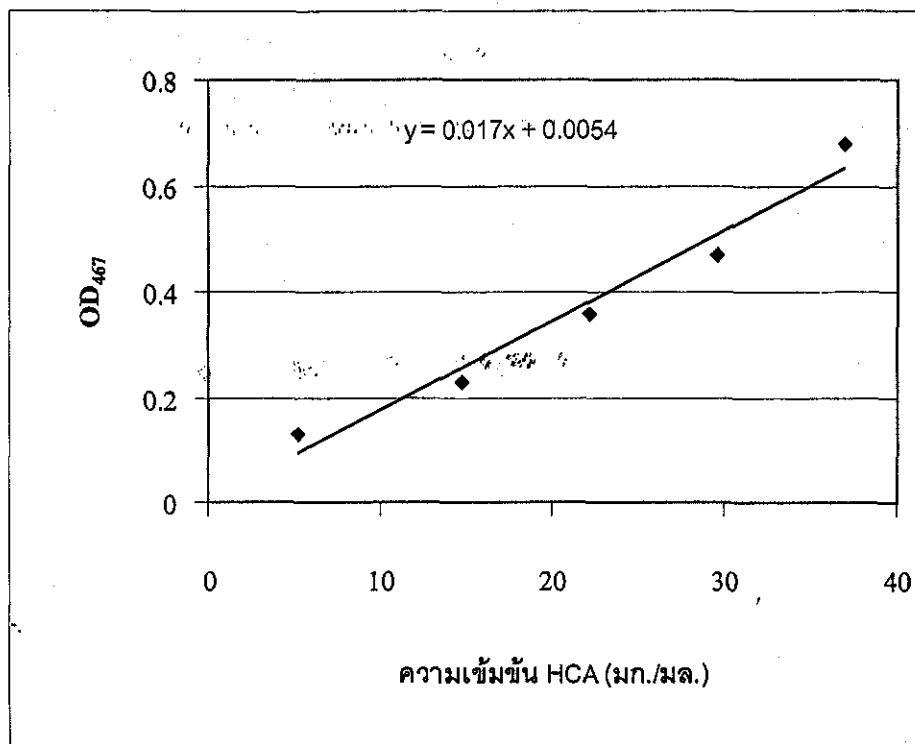
ผลการสร้างกราฟมาตรฐานเพื่อหาปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริกโดย Spectrophotometer

การทดลองการหาปริมาณ (ความเข้มข้น) กรดไฮดรอกซีซิทริกเปรียบเทียบกับ การดูดกลืนแสง (absorbance) ที่ช่วงคลื่น 467 นาโนเมตร ได้ผลดังตารางที่ 1

ตารางที่ 1 แสดงผลการทำกราฟมาตรฐานการหาปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก

ปริมาณ (ความเข้มข้น) HCA mg/ml	การดูดกลืนแสงที่ช่วงคลื่น 467 nm
5.2	0.13
14.7	0.23
22.1	0.36
29.5	0.47
36.9	0.68

ข้อมูลจากตารางที่ 1 เขียนกราฟมาตรฐานได้ดังรูปกราฟที่ 1



รูปกราฟที่ 1 แสดงกราฟมาตรฐานในการหาปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก

ผลการผลิตกรดไฮดรอกซีซิทริกจากแบคทีเรีย

ใช้ไม้จิ้มฟันปลอดเชื้อและโคโลนีแบคทีเรีย SB1-SB10 แล้ว smear บนจานอาหารนิวเทรียน (ดูภาคผนวก ก.) ที่เติม 5% sodium meta vanadate บ่มเลี้ยงเชื้อที่สภาวะอุณหภูมิ 30°C. เป็นเวลา 72 ชั่วโมง ได้ผลดังรูปที่ 4



รูปที่ 4 แสดงงานอาหารที่มีแบคทีเรีย SB1-SB10

หลังจากทดสอบละลาย 1 N H_2SO_4 ให้คลุมโคโลนีแบคทีเรีย SB1-SB10 ปล่อยให้ทิ้งไว้เวลา
มากกว่า 10 นาทีปรากฏดังรูปที่ 5 ต่อไปนี้



รูปที่ 5 แสดงงานอาหารที่มีแบคทีเรีย SB1-SB10 หลังจากทดสอบละลาย 1 N H_2SO_4

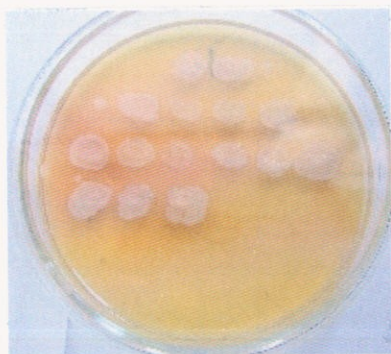
ไม่ปรากฏมีวงสีแดงรอบโคโลนีใด แสดงว่าแบคทีเรีย SB1-SB10 ไม่หลั่งกรดไฮดรอกซี
ซิดริกออกมาในเนื้ออาหารแข็ง

ใช้ไม้จิ้มฟันปลดเชื้อตะโคโลนีแบคทีเรีย FFB1-FFB15 แล้ว smear บนงานอาหาร
นิวเตรียน (ดูภาคผนวก ก.) ที่เติม 5% sodium meta vanadate บ่มเลี้ยงเชื้อที่สภาวะอุณหภูมิ 30°C. เป็น
เวลา 72 ชั่วโมง ได้ผลดังรูปที่ 6



รูปที่ 6 แสดงงานอาหารที่มีแบคทีเรีย FFB1-FFB15

หลังจากทดสอบละลาย 1 N H_2SO_4 ให้กลุ่มโคโลนีแบคทีเรีย FFB1-FFB15 ปล่อยทิ้งไว้มากกว่า 10 นาทีปรากฏดังรูปที่ 7 ต่อไปนี้



รูปที่ 7 แสดงงานอาหารที่มีแบคทีเรีย FFB1-FFB15 หลังจากทดสอบละลาย 1 N H_2SO_4

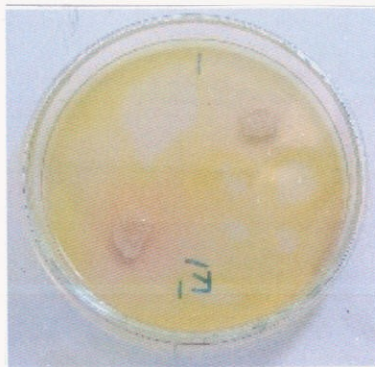
ปรากฏมีวงสีแดงรอบโคโลนีบางโคโลนี แสดงว่าแบคทีเรีย FFB1-FFB10 บางโคโลนีหลั่งกรดไฮดรอกซีซิทริกออกมาในเนื้ออาหารแข็ง แต่แยกไม่ออกว่าเป็นโคโลนีใดของแบคทีเรีย

จึงทดลองโดยในงานอาหารมีเพียง 2 โคโลนี โดยใช้โคโลนี FFB1 เป็นโคโลนีที่ไม่หลั่งกรดไฮดรอกซีซิทริกออกมาในเนื้ออาหารแข็งเปรียบเทียบกับโคโลนี FFB2-FFB15 จนครบ พบว่าโคโลนี FFB9 และโคโลนี FFB12หลั่งกรดไฮดรอกซีซิทริกออกมาในเนื้ออาหารแข็งดังรูปที่ 8 และ 10 ต่อไปนี้



รูปที่ 8 แสดงจานอาหารที่มีแบคทีเรีย FFB1 (บน) FFB9 (ล่าง)

หลังจากทดสอบละลาย 1 N H_2SO_4 ให้กลุ่มโคโลนี FFB1 และโคโลนี FFB9 ปล่อยทิ้งไว้มากกว่า 10 นาทีปรากฏดังรูปที่ 9 ต่อไปนี้



รูปที่ 9 แสดงจานอาหารที่มีแบคทีเรีย FFB1 (บน) FFB9 (ล่าง) หลังจากทดสอบละลาย 1 N H_2SO_4



รูปที่ 10 แสดงงานอาหารที่มีแบคทีเรีย FFB1(บน) FFB12(ล่าง)

หลังจากทดสอบละลาย 1 N H₂SO₄ ให้กลุ่มโคโลนี FFB1 และโคโลนี FFB12 ปล่อย
 ทิ้งไว้มากกว่า 10 นาที ปรากฏดังรูปที่ 11 ต่อไปนี้



รูปที่ 11 แสดงงานอาหารที่มีแบคทีเรีย FFB1 (บน) FFB12 (ล่าง) หลังจากทดสอบ
 ละลาย 1 N H₂SO₄

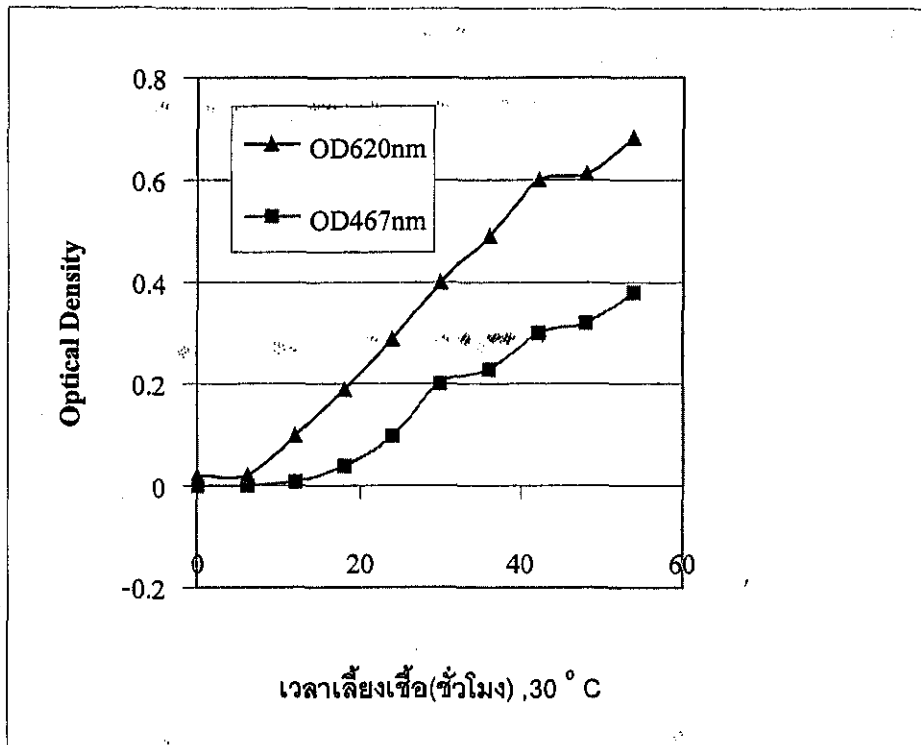
ผลการวัดปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริกระหว่างการเจริญของแบคทีเรีย

หลังจากเตรียมน้ำเลี้ยงเพื่อวัดปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริกโดยวิธีสเปกโตรโฟโตมิเตอร์ทั้งของไอโซเลท SB1-SB10 และ FFB1-FFB15 พบว่าการเลี้ยงเชื้อของไอโซเลท FFB9 และ ไอโซเลท FFB12 เท่านั้นที่สามารถวัดปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริกได้ สำหรับการเลี้ยงเชื้อของ ไอโซเลท FFB9 ได้ผลการทดลองดังปรากฏในตารางที่ 2 ต่อไปนี้

ตารางที่ 2 แสดงความขุ่นของเซลล์ และการดูดกลืนของแสงที่ช่วงคลื่น 467 นาโนเมตร ของ น้ำเลี้ยงของสายพันธุ์ FFB9

เวลา (ชั่วโมง)	OD ₆₂₀	OD ₄₆₇
0	0.02	0.00
6	0.02	0.00
12	0.10	0.01
18	0.19	0.04
24	0.29	0.10
30	0.40	0.20
36	0.49	0.23
42	0.60	0.30
48	0.61	0.32
54	0.68	0.38

ข้อมูลจากตารางที่ 2 นำมาเขียนรูปกราฟที่ 2 ได้ดังต่อไปนี้



รูปกราฟที่ 2 แสดงความขุ่นของเซลล์ หรือการเจริญของเซลล์ แบคทีเรีย (OD_{620}) และปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก (OD_{467}) ของน้ำเลี้ยงของสายพันธุ์ FFB9

จากสมการ $y = 0.017x + 0.0054$

ถ้า $y = 0.38$

$x = 22.035$ มก./มล.

10 มล. มีปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก = 220.35 มก.

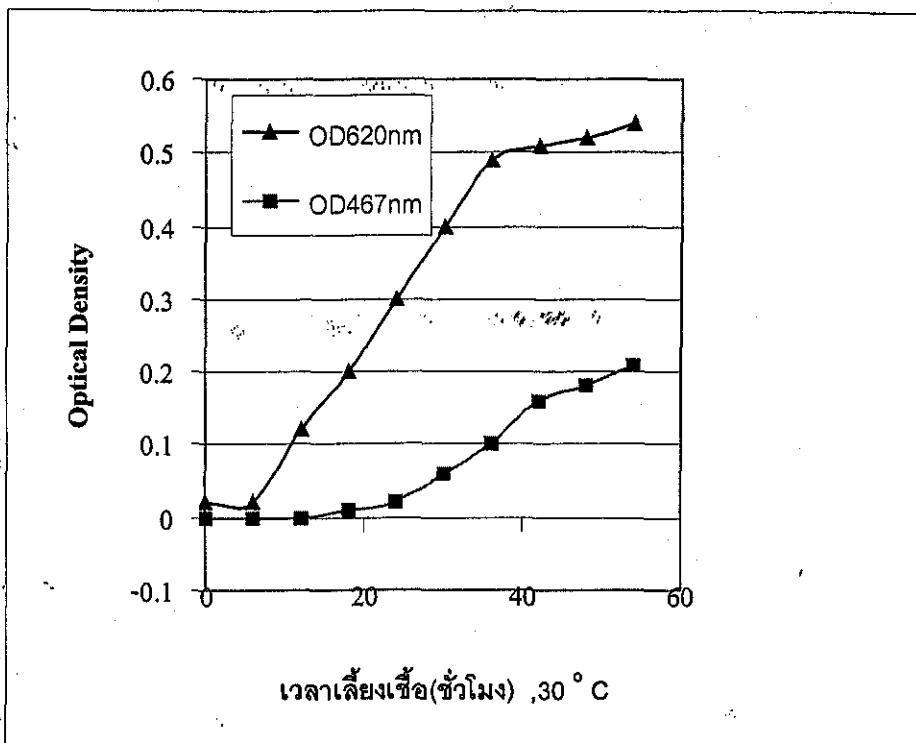
ดังนั้น น้ำเลี้ยง 9 มล. มีปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก = 220.35 มก.

หรือน้ำเลี้ยง 1 มล. มีปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก = 24.48 มก.

ตารางที่ 3 แสดงความขุ่นของเซลล์ และการดูดกลืนของแสงที่ช่วงคลื่น 467 นาโนเมตรของ
น้ำเลี้ยงของสายพันธุ์ FFB12

เวลา (ชั่วโมง)	OD ₆₂₀	OD ₄₆₇
0	0.02	0.00
6	0.02	0.00
12	0.12	0.00
18	0.20	0.01
24	0.30	0.02
30	0.40	0.06
36	0.49	0.10
42	0.51	0.16
48	0.52	0.18
54	0.51	0.21

ข้อมูลจากตารางที่ 3 นำมาเขียนรูปกราฟที่ 3 ได้ดังต่อไปนี้



รูปกราฟที่ 3 แสดงความขุ่นของเซลล์ หรือการเจริญของเซลล์ แบคทีเรีย (OD_{620}) และ ปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก (OD_{467}) ของน้ำเลี้ยงของสายพันธุ์ FFB12

จากสมการ $y = 0.017x + 0.0054$

ถ้า $y = 0.21$

$x = 12.035$ มก./มล.

10 มล. มีปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก $y = 120.35$ มก.

ดังนั้น น้ำเลี้ยง 9 มล. มีปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก = 120.35 มก.

หรือน้ำเลี้ยง 1 มล. มีปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก = 13.37 มก.

อภิปราย

แม้ว่าแบคทีเรียที่เจริญบนจานเจริญบนจานอาหารชั้นต่ำที่มีกรดไฮดรอกซีซิทริกเป็นแหล่งคาร์บอน ได้ถึง 25 สายพันธุ์ แต่จะสรุปไม่ได้ว่าแบคทีเรียดังกล่าวสร้างกรดไฮดรอกซีซิทริกปล่อยออกมานอกเซลล์หรือไม่ เพียงแต่กล่าวได้ว่าเส้นทางชีวเคมีในเซลล์ของแบคทีเรียชนิดนี้มีกรดไฮดรอกซีซิทริกในเส้นทางชีวเคมี (biochemical pathways) ภายในเซลล์แบคทีเรียดังกล่าวเท่านั้น การวิเคราะห์กรดไฮดรอกซีซิทริก (5) ด้วย GC มีปัญหาโดยภาพรวมว่าวิธีการสกัดกรดไฮดรอกซีซิทริกจากน้ำเลี้ยงเซลล์แบคทีเรีย หรือจากเซลล์ที่แตกของแบคทีเรียหากมีปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริกน้อย จากเอกสารที่วิเคราะห์กรดไฮดรอกซีซิทริกด้วย GC มีเพียงการสกัดกรดไฮดรอกซีซิทริกจากสัมแบกซึ่งมีกรดไฮดรอกซีซิทริกในปริมาณสูงอยู่แล้ว ดังนั้นในตอนเริ่มทำการวิจัยโดยมุ่งหาวิธีการวิเคราะห์กรดไฮดรอกซีซิทริกด้วย GC จึงได้ผลการวิจัยที่ไม่แน่นอนอันเนื่องมาจากปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริก และปัญหาการสกัดกรดไฮดรอกซีซิทริกจากน้ำเลี้ยงเซลล์แบคทีเรีย

ในที่สุดปัญหาดังกล่าวสามารถแก้ไขได้ จากรายงานของ Anthony และผู้ร่วมงาน (1999) ได้เสนอการวัดปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริกด้วย Spectrophotometer ข้อดีของรายงานดังกล่าวยังอ้างว่า sodium meta vanadate เมื่อทำปฏิกิริยากับ กรดไฮดรอกซีซิทริกจะทำให้เกิดสีแดง หากทำปฏิกิริยากับกรดซิทริกยังคงเป็นสีเหลืองตามเดิม ทั้งนี้รายงานดังกล่าวสามารถนำไปประยุกต์ใช้ในการคัดเลือก (screen) หาแบคทีเรียที่ปล่อยกรดไฮดรอกซีซิทริกออกนอกเซลล์ได้

อย่างไรก็ดีการวัดหาปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริกด้วย Spectrophotometer เป็นไปอย่างหยาบเนื่องจากสารละลายที่นำมาวัดเป็นสารละลายที่เกิดจากการผสมผสานของสารหลายชนิด จึงเป็นที่น่าสนใจว่าน่าจะมีการตรวจสอบหาปริมาณกรดไฮดรอกซีซิทริกด้วยวิธีอื่นเช่น HPLC (4) ในโอกาสต่อไป

สำหรับการคัดแปลง (mutate) แบคทีเรียทำให้แบคทีเรียปล่อยกรดไฮดรอกซีซิทริก ในอาหารน้ำเลี้ยงในปริมาณสูงโดยใช้ chemical mutagen ในกรณีนี้ใช้ N-methyl-N' nitro-N-nitrosoguanidine (NG) (ดูภาคผนวก ง.) หลังจากใช้ไอโซเลท FFB9 มาทำการผ่าเหล่าด้วย NG และเลือกโคโลนีแบคทีเรียเดี่ยวๆ 10,000 โคโลนี แล้ว smear บนจานอาหารจานอาหารชั้นต่ำมีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน โคโลนีแบคทีเรียที่ไม่เจริญบนจานอาหารชั้นต่ำมีกรดไฮดรอกซีซิทริกเป็นแหล่งคาร์บอน การผ่าเหล่ากับแบคทีเรียโดยการทำให้เช่นนี้เพื่อตัดขั้นตอนเปลี่ยนกรดไฮดรอกซีซิทริกไปเป็น intermediate อื่น ทำให้สะสมเฉพาะกรดไฮดรอกซีซิทริกมากขึ้น จากการทดลองไม่พบโคโลนีแบคทีเรียที่ไม่เจริญบนจานอาหารชั้นต่ำมีกรดไฮดรอกซีซิทริกเป็นแหล่งคาร์บอน

สำหรับการแก้ปัญหาการสร้างแบคทีเรียที่สามารถปล่อยกรดไฮดรอกซีซิทริก ในอาหารน้ำเลี้ยงในปริมาณสูงกว่าเดิม อาจกระทำได้โดยวิธีการอื่น การโคลนยีน (gene cloning) น่าจะเป็นแนว

ทางที่เหมาะสมสำหรับกรณีนี้ หากได้ขึ้นดั่งกล่าวอยู่บนพาหะนำยีนเช่น พลาสมิด เมื่อพลาสมิดเพิ่มจำนวนทำให้ได้ขึ้นดั่งกล่าวมากกว่าเดิม ทำให้แบคทีเรียปล่อยกรดไฮดรอกซีซิทริก ในอาหารน้ำเลี้ยงในปริมาณสูงขึ้นได้

อย่างไรก็ดีกรณีไอโซเลท FFB9 สามารถปล่อยกรดไฮดรอกซีซิทริกออกมาในอาหารน้ำเลี้ยงในปริมาณ 24.48 มก./มล. โดยเลี้ยงในอาหารเหลวขั้นต่ำ ที่อุณหภูมิ 30°C เป็นเวลา 54 ชั่วโมง หากเลี้ยงในอาหาร complex medium อาจปล่อยกรดไฮดรอกซีซิทริก ในอาหารน้ำเลี้ยงมากกว่าเดิมในเวลาที่ยืนลง นั่นคือการปรับอาหารเลี้ยงเชื้อ อุณหภูมิ หรือ เติมน้ำตาลบางตัว สายพันธุ์ดังกล่าวอาจเหมาะสมที่จะนำไปใช้ผลิตกรดไฮดรอกซีซิทริกในระดับอุตสาหกรรมได้

กรณีที่เลือกอุณหภูมิที่ 30°C เนื่องจากแบคทีเรียดังกล่าวแยกได้มาจากปลาซิมซึ่งประชากรแบคทีเรียส่วนใหญ่มักชอบเจริญในอุณหภูมิห้อง

เป็นที่น่าสนใจว่าสายพันธุ์ FFB9 สามารถนำมาใช้เป็น โปรไบโอติก (probiotic) ได้หรือไม่ เพราะว่าถ้าสายพันธุ์ดังกล่าวหากสามารถอยู่ในลำไส้คนจะเป็นการแก้ปัญหาหน้าหนักตัวของบุคคลนั้นอย่างถาวร

ดังนั้นธรรมชาติของแบคทีเรียเหล่านี้จึงเป็นที่น่าสนใจ เพื่อเข้าใจแบคทีเรียเหล่านี้ให้ดีขึ้นสำหรับ SB1-SB10 อยู่ในสกุล *Micrococcus* โดยย้อมสีกรัม (ดูภาคผนวก ข.) ผลเป็นกรัมบวก มี Catalase activity แต่ไม่เจริญบนจานอาหาร Mannitol salt agar ซึ่งมี NaCl ถึง 7.5% (ดูภาคผนวก ก.) คุณสมบัติดังกล่าวแสดงว่าแบคทีเรีย 10 สายพันธุ์อยู่ในสกุล *Micrococcus* ส่วน FFB1-FFB15 ยังไม่ได้ทำการศึกษา

บทที่ 4**... บทสรุป ..**

รายงานนี้อาจเป็นรายงานแรกที่เสนอว่าแบคทีเรียสามารถผลิตกรดไฮดรอกซีซิทริกได้ การทดลองนี้พบแบคทีเรีย 2 ไอโซเลท ที่แยกจากปลาสำจากตลาดสดในเขตอำเภอเมืองนครราชสีมา ซึ่งตั้งชื่อ FFB9 และ FFB12 เลี้ยงในอาหารเหลวชั้นต่ำ ที่อุณหภูมิ 30°C เป็นเวลา 54 ชั่วโมง สามารถสร้างกรดไฮดรอกซีซิทริกซึ่งตรวจหาความเข้มข้นของกรดไฮดรอกซีซิทริกในน้ำเลี้ยงเชื้อโดยการวัดสเปกโตรโฟโตที่ช่วงคลื่น 467 นาโนเมตรได้สูงถึง 24.48 และ 13.37 มก./มล. ตามลำดับ

บรรณานุกรม

1. ศัลยา กงสมบูรณ์เวช. (21 มกราคม 2541). แนววิธีป้องกันเป็น พะโล้. *มคชน*: 12.
2. ไทยแลนด์:เมดิคอลไทม์. (2544). เปิดโลกสมุนไพร. 2(35): 28.
3. Antony, B., *et al.* (1999). Spectrophotometric determination of hydroxy citric acid. *Indian Journal of Pharmaceutical Sciences*. 61(5): 316-317.
4. Jayaprakasha, G. K. and K. K. Sakariah (1998). Determination of organic acids in *Garcinia cambogia* (Desr.) by high-performance liquid chromatography. *Journal of Chromatography A* 806 (2): 337-339.
5. Lowenstein, JM, *et al.* (1981) Hydroxycitrate *Methods Enzymol.* 72:487-497.
6. Rao, DR.: *et al.* (1966) Metabolism of hydroxycitric acid in *Micrococcus*. *Biochen Z.* 344(4): 396 - 400.
7. Shara M, ., *et al.* (2004). Physico-chemical properties of a novel (-)-hydroxycitric acid extract and its effect on body weight, selected organ weights, hepatic lipid peroxidation and DNA fragmentation, hematology and clinical chemistry, and histopathological changes over a period of 90 days. *Mol Cell Biochem.* 260(1-2):171-86.

ภาคผนวก ก

สูตรอาหารที่ใช้ในการทดลอง

สูตรอาหารนิวเทรียน (Nutrient Agar) (ปริมาตร 1000 มิลลิลิตร)

Beef extract	3.0	กรัม
Peptone	5.0	กรัม
Agar	20.0	กรัม
น้ำกลั่น	1000.0	มิลลิลิตร
ปรับ pH เป็น 7.0 ± 0.2		

สูตรอาหารขั้นต่ำ (Minimal medium) (ปริมาตร 1000 มิลลิลิตร)

K_2HPO_4	1.0	กรัม
KH_2PO_4	1.0	กรัม
$(NH_4)_2SO_4$	4.0	กรัม
NaCl	1.0	กรัม
$MgSO_4 \cdot 7H_2O$	0.7	กรัม
น้ำกลั่น	1000.0	มิลลิลิตร
แหล่งคาร์บอน		
กรดไฮดรอกซีซिटริก	10.0	กรัม
กลูโคส	20.0	กรัม
กรณีทำจากอาหารเต็ม		
Agar	20.0	กรัม
ปรับ pH เป็น 6.0-8.0		

จานอาหาร Mannitol salt agar (ปริมาตร 1000 มิลลิลิตร)

Yeast extract	2.5	กรัม
Tryptone	10.0	กรัม
Lactose	2.0	กรัม

Mannitol	10.0	กรัม
K ₂ HPO ₄	5.0	กรัม
NaCl	75.0	กรัม
Phenol red	0.018	กรัม
Agar	20.0	กรัม
น้ำกลั่น	1000.0	มิลลิลิตร
ปรับ pH เป็น 7.0 ± 0.2		

บัฟเฟอร์

Citrate buffer pH 5.5 (0.1 M)

0.1 M Citric acid	4.7	ปริมาตร
0.1 M Na ₃ citrate	15.4	ปริมาตร

คุณลักษณะทางสรีรวิทยาและชีวเคมีบางประการ

กิจกรรมเอนไซม์คาตาเลส (catalase activity)

1. หยด 3% ไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ (H₂O₂) บนโคโลนีของสายพันธุ์แบคทีเรียที่เจริญบนจานอาหารนิวเทรียน
2. ตรวจสอบว่ามีฟองแก๊สเกิดขึ้น

ภาคผนวก ข

วิธีการย้อมสีแบบกรัม

มีขั้นตอนดังนี้

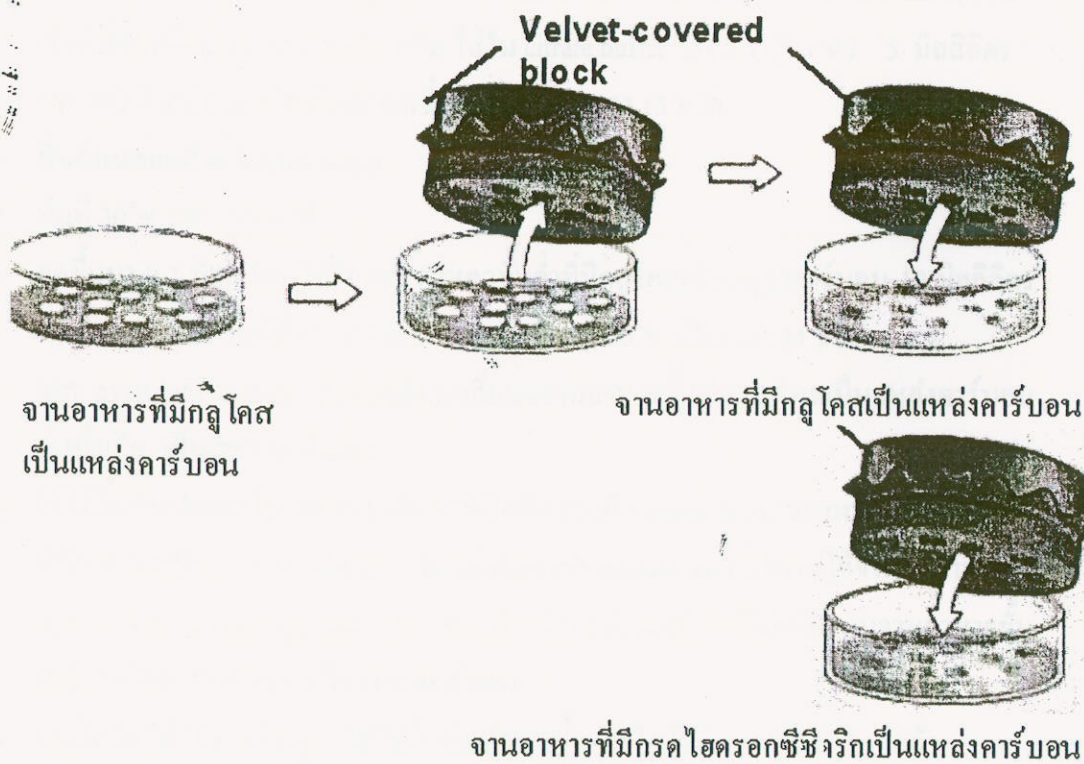
1. ใช้ห่วงลวดที่ฆ่าเชื้อแล้ว โดยการลนกับเปลวไฟจากตะเกียงเบนเสน นำไปแตะเชื้อแบคทีเรียที่ต้องการทดสอบมาผสมกับหยดน้ำบนสไลด์ที่สะอาด
2. ละเลง (smear) เชื้อที่อยู่บนสไลด์ให้กระจายออกเป็นบริเวณรอบ ๆ
3. ปล่อยให้สไลด์แห้งไว้ในอากาศให้แห้ง (air dry)
4. ทำให้แบคทีเรียติดแน่นบนสไลด์โดยความร้อน (heat-fixed) โดยนำสไลด์ไปผ่านเปลวไฟอ่อน ๆ จากตะเกียงเบนเสน ถ้าลนไฟนานเกินไปจะทำให้เซลล์ใหม่ ลองเอาสไลด์แตะบนหลังมือ ถ้าสไลด์อุ่น ๆ แสดงว่าใช้ได้
5. ปล่อยให้สไลด์เย็นลง แล้วจึงนำสไลด์วางบนแผ่นย้อมหยดน้ำยา Crystal violet ปล่อยให้แห้งนาน 1 นาที
6. เทสีออก ล้างด้วยน้ำก็อก แล้วใส่น้ำยาไอโอดีนไว้นาน 1 นาที เพื่อช่วยให้ติดสีดีขึ้น (mordant)
7. ล้างด้วยน้ำที่ไหลอ่อน ๆ สลัดน้ำออกจากสไลด์จนหมด
8. ใช้น้ำยาล้างสี (decolorizer) หยดให้ไหลผ่านสไลด์จนน้ำที่หยดผ่านไม่มีสีติดออกมาด้วย ขั้นนี้ใช้เวลา 3-10 วินาที ขึ้นอยู่กับความหนาบางของเชื้อที่ทาบนสไลด์ ระวังอย่าล้างสีออกมากเกินไป เพราะจะทำให้ได้ผลที่ผิดพลาด
9. ล้างด้วยน้ำอย่างรวดเร็ว สลัดน้ำออกจากสไลด์จนหมด
10. ย้อมควบด้วยสีย้อมควบคู่ (Counterstain) คือ Safranin 0 นาน 1 นาที
11. ล้างออกด้วยน้ำ
12. ซับน้ำออก และปล่อยให้สไลด์แห้งสนิท แล้วดูด้วยหัวน้ำมันของกล้องจุลทรรศน์ แบคทีเรียที่เป็นกรัมบวกจะติดสีม่วงหรือสีน้ำเงินของ crystal violet ส่วนพวกที่เป็นกรัมลบจะติดสีแดงหรือสีชมพูของ Safranin 0

ภาคผนวก ค

เทคนิค Replica plating

มีขั้นตอนดังนี้

1. ใช้ไม้จิ้มฟันปลอดเชื้อแตะโคโลนีแบคทีเรียเดี่ยวๆ แล้ว smear บนจานอาหาร complete medium (เช่น marine agar) ในแต่ละช่องของแม่แบบตารางที่รองใต้จานอาหาร
2. บ่มจานอาหาร ให้ โคโลนีแบคทีเรียเจริญ
3. นำผ้ากำมะหยี่ปลอดเชื้อวางบนบล็อกโลหะรัดผ้ากำมะหยี่กับบล็อกโลหะ กดให้ผ้ากำมะหยี่สัมผัสกับโคโลนีแบคทีเรียบนจานอาหาร complete medium
4. แบบและตำแหน่งของโคโลนีแบคทีเรียนี้สามารถนำไปถ่ายแบบให้กับจานอาหารชนิดต่างๆ ได้
5. นำจานอาหารชนิดต่าง ๆ ไปบ่มเลี้ยงเชื้อที่สภาวะอุณหภูมิเหมาะสม
6. ตรวจสอบผลการเจริญของโคโลนีแบคทีเรียบนจานอาหารชนิดต่าง ๆ เปรียบเทียบกัน



ภาคผนวก ง

การทำการผ่าเหล่า(Mutagenesis)

- ก. ถ่ายเชื้อจุลินทรีย์ไอโซเลท 1 loop จาก slant culture ลงในอาหารเหลวชั้นต่ำที่มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน 10 มิลลิลิตร เพื่อใช้เลี้ยงเป็น overnight culture ในขวดขนาด 25 มิลลิลิตร ที่ 30°ซ. เป็นเวลา 20-24 ชั่วโมง
- ข. ถ่ายเชื้อจาก overnight culture ด้วย pipette ที่ปลอดเชื้อแล้วลงในอาหารเหลวชั้นต่ำที่มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน 100 มิลลิลิตร ในขวดรูปชมพู่ขนาด 250 มิลลิลิตร เลี้ยงที่ 30°ซ. เขย่าด้วยความเร็ว 200 rpm
- ค. นำน้ำเลี้ยงที่เก็บได้มาปั่นแยกเซลล์โดย centrifuge ที่ 10,000 rpm. เป็นเวลา 10 นาที
- ง. ล้างเซลล์ด้วย citrate buffer pH 5.5 ปริมาตร 5 มิลลิลิตร 2 ครั้ง
- จ. ละลายเซลล์ใน citrate buffer pH 5.5 ปริมาตร 4.5 มิลลิลิตรในหลอด เติมสารละลาย N-methyl-N' nitr o-N-nitrosoguanidine (NG) 0.5 มิลลิลิตร สารละลายดังกล่าวเตรียมในทันทีที่จะใช้โดยชั่ง NG 0.005 กรัม ใส่ใน citrate buffer pH 5.5 ปริมาตร 5 มิลลิลิตร บด NG ด้วยปลายแท่งแก้วปลอดเชื้ออุ่นที่ 37°ซ. เวลา 15 นาที
- ฉ. ปั่นกันหลอดด้วย Vortex mixer
- ช. บ่มที่ 30°ซ. เวลา 30 นาที
- ซ. ดูดขึ้นมา 0.2 มิลลิลิตร ใส่ในอาหารเหลวชั้นต่ำที่มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน 10 มิลลิลิตร ในขวดขนาด 25 มิลลิลิตร ทำ overnight culture ที่ 30°ซ. เป็นเวลา 24 ชั่วโมง
- ฅ. จาก overnight culture 0.2 มิลลิลิตรเกลี่ยบนจานอาหารชั้นต่ำมีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน บ่มที่ 30°ซ. เป็นเวลา 36 ชั่วโมง
- ฉ. ใช้ไม้จิ้มฟันปลอดเชื้อแตะโคโลนีแบคทีเรียเดี่ยวๆแล้ว smear บนจานอาหารจานอาหารชั้นต่ำมีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอน ในแต่ละช่องของแม่แบบตารางที่รองได้จานอาหารอาศัย replica plating technique (ดูภาคผนวก) เลือกโคโลนีแบคทีเรียที่ไม่เจริญบนจานอาหารชั้นต่ำมีกรดไฮดรอกซีซิตรีคเป็นแหล่งคาร์บอน
- ฐ. จากโคโลนีที่ได้จากข้อฉ. ใช้ไม้จิ้มฟันปลอดเชื้อแตะโคโลนีแบคทีเรียเดี่ยวๆแล้ว smear บนจานอาหารชั้นต่ำที่มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอนในแต่ละช่องของแม่แบบตาราง 50 ช่อง

ที่รองได้งานอาหารอาศัยฝ้ายกำมะหยี่ปลอดเชื้อและบล็อกโลหะถ่ายแบบ(อาศัยเทคนิค replica plating ดูจากภาคผนวก)งานละ 50 ไอโซเลท บนงานอาหารขั้นต่ำ (minimal medium) ที่มีกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอนและมี 1% sodium meta vanadate โคโลนีที่ปรากฏ สีแดงชัดกว่าโคโลนีอื่นแสดงว่าหลังปริมาณกรดไฮดรอกซีซิดริกสูงที่สุด

			1	2	3	4		
	5	6	7	8	9	10		
11	12	13	14	15	16	17	18	
19	20	21	22	23	24	25	26	
27	28	29	30	31	32	33	34	
35	36	37	38	39	40	41	42	
	43	44	45	46	47	48		
			49	50				

ประวัติผู้วิจัย

ประวัติหัวหน้าโครงการวิจัย

ชื่อ-สกุล นายสิทธิโชค แสงโสภา
 เกิด 23 ธันวาคม 2489
 ตำแหน่งปัจจุบัน ผู้ช่วยศาสตราจารย์

ประวัติการศึกษา

ปีที่จบการศึกษา	ระดับปริญญา (ตรี โท เอก และ ประกาศนียบัตร)	อักษรย่อปริญญา และชื่อเต็ม	สาขาวิชา	วิชาเอก	ชื่อสถาบันการศึกษา	ประเทศ
2512	ตรี	วท.บ.(ชีววิทยา) (วิทยาศาสตร์บัณฑิต)	ชีววิทยา	ชีววิทยา	ม. เชียงใหม่	ไทย
2525	โท	D.E.A.(Microbiology) Diplome d'etude Approfondie	Biology	Microbiology	Paris XI	France
2527	เอก	Doctor de 3 ^{me} cycle (Microbiology)	Biology	Microbiology	Paris XI	France

สาขาวิชาที่มีความชำนาญ Microbiology, Molecular biology

งานวิจัยที่ทำเสร็จแล้ว

1. Cherest, H., Sangsoda, S., and Surdin-Kerjan, Y. (1984) Regulation de l'expression des genes MET3 et MET25 chez *Saccharomyces cerevisiae*. Colloque "Recherches Fondamentales en amont des Biotechnologies" Centre National de la Recherche Scientifique au Ministere de la Technologie, 19 November 1984.
2. Sangsoda, S., Cherest, H., and Surdin-Kerjan, Y. (1985) The expression of the MET25 gene of *Saccharomyces cerevisiae* is regulated transcriptionally. *Mol. Gen. Genet.*, 200 : 407-414.

3. Sangsoda, S. (1987). A simple microscale technique for isolation of plasmid DNA from bacteria. 5th Seminar of Genetics at Prince Songkla University, 13-15 May 1987.
4. Sangsoda, S., S. Ploykasern and A. Hanpongkitikul. (1987) Amylase/glucoamylase complex enzymes XIV Conf. Sci. Soc., Thailand.
5. Tantayapinan. O., S. Sangsoda and S. Phutrakul. (1987) Cloning of endocellulase gene from edible mushroom on pFL2 in *E. coli* C600 ecells. XIV conf. Sci. Soc., Thailand.
6. Sangsoda, S., S. Phutrakul and P. Kanasawad. (1992) Extracellular hydrolases by extremely thermophilic bacteria form Teppanom Hot Spring, The Second Princess Chulabhorn Science Congress Environment. Science and Technology: The Challenges of the 21th Century November 2-6 1992, Bangkok, Thailand.
7. Sangsoda. S., S. Maneerat., P. Kanasawad and S. Phutrakul. (1993) Specific plate for isolation of bacteria producing lipases. The 5th Annual Meeting of Thai Society for Biotechnology, 25-27 November-1993.
8. Phutrakul, S., P.Kanasawad, and S. Sangsoda. (1993) Hydrolases from hot spring thermophiles and their catalytic activities in non-aqueous media. 10th Federation of Asian and Oceanian Biochemists Symposium. 8-10 December 1993.