

เอกสารผลงานที่เสนอให้ประเมินเพื่อแต่งตั้งให้ดำรงตำแหน่ง
นักวิทยาศาสตร์ 8 ว

ของ
นางบังอร บุญชู
นักวิทยาศาสตร์ 7 ว

เรื่องที่ 1
การตรวจพิสูจน์รังนกแท้

โครงการวิทยาศาสตร์ชีวภาพ
กรมวิทยาศาสตร์บริการ
พ.ศ. 2547

เอกสารผลงานที่เสนอให้ประเมินเพื่อแต่งตั้งให้ดำรงตำแหน่ง
นักวิทยาศาสตร์ 8 ว

ของ

นางบังอร บุญชู
นักวิทยาศาสตร์ 7 ว

เรื่องที่ 1

การตรวจพิสูจน์รังนกแท้

เลขหมู่ กส กช
— ๑๐ 4
เลขทะเบียน 13908
วันที่ ๒๕/๑๐/๕๙

โครงการวิทยาศาสตร์ชีวภาพ

กรมวิทยาศาสตร์บริการ

พ.ศ. 2547

บทคัดย่อ

การศึกษาวิธีตรวจพิสูจน์รังนกแท้ โดยวิธีเปรียบเทียบผลการวิเคราะห์เชิงคุณภาพและปริมาณของเครื่องต้มรังนกสำเร็จรูปกับรังนกอ้างอิง (reference edible bird's nest) จากผลการศึกษารังนกอ้างอิง 3 ชนิด ได้แก่รังนกชนิดรังขาวและชนิดรังแดงจากจังหวัดชุมพร และรังนกชนิดรังแดงจากจังหวัดสงขลาซึ่งเป็นรังนกแท้จากแหล่งสัมปทานการเก็บรังนกในจังหวัดภาคใต้ของประเทศไทยได้ผลดังนี้ ทดสอบโปรตีนด้วยสารละลายนินไฮดรินเกิดสีน้ำเงินม่วง ร้อยละ 100 ให้ผลอินฟราเรดสเปกตรัม (infrared spectrum) ที่เป็นเอกลักษณ์รูปแบบเดียวทุกตัวอย่าง ผลการวิเคราะห์คุณค่าทางโภชนาการมีส่วนประกอบหลักคือ โปรตีนและคาร์โบไฮเดรตร้อยละโดยน้ำหนัก 49.3-56.9 และ 22.0-22.7 ตามลำดับ การศึกษาคุณภาพโปรตีนพบว่ารังนกแท้มีกรดอะมิโนคล้ายกัน 18 ชนิด ซึ่งมีกรดเฟนิลอลานีนปริมาณสูงที่สุด 69.2-70.3 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม ส่วนประกอบอื่นที่พบคือ น้ำตาลกาแล็กโทส ผลการตรวจพิสูจน์เครื่องต้มรังนกสำเร็จรูป 27 ตัวอย่าง พบว่าเป็นเครื่องต้มที่เป็นรังนกแท้ 9 ตัวอย่าง เครื่องต้มรังนกปลอม 18 ตัวอย่าง วัตถุประสงค์ให้ผู้ผลิตใช้แทนรังนกที่ตรวจพบได้แก่ ยางคารายา แป้ง น้ำมันปาล์ม วิธีการตรวจพิสูจน์รังนกแท้ดังกล่าว ให้ผลการวิเคราะห์ซ้ำถูกต้องเป็นที่น่าเชื่อถือ สามารถใช้เป็นวิธีการตรวจสอบรังนกในห้องปฏิบัติการได้อย่างรวดเร็ว ถูกต้องและแม่นยำ

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อ	
สารบัญ	
สารบัญตาราง	
สารบัญรูปภาพ	
สารบัญผนวก	
บทที่ 1 บทนำ	1
1.1 ปัญหาและที่มา	3
1.2 วัตถุประสงค์	3
1.3 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	3
1.4 ระยะเวลาดำเนินการ	3
บทที่ 2 วารสารปริทัศน์	4
2.1 นกแอ่นกินรัง	4
2.2 ขาง (gum)	7
2.3 ลูกสำรอง	9
2.4 กฎหมายที่เกี่ยวข้อง	10
2.5 ปฏิกริยาที่เกิดระหว่างกรดอะมิโนกับสารละลายนินไฮดริน	11
บทที่ 3 วัสดุ อุปกรณ์และวิธีดำเนินการ	12
3.1 ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษาทดลอง	12
3.2 วัสดุ เครื่องมือและอุปกรณ์	12
3.3 สารเคมี สารละลายและวิธีเตรียม	13
3.4 วิธีดำเนินงาน	14
บทที่ 4 ผลการศึกษาทดลอง	16
4.1 การทดสอบสมบัติทางกายภาพ ด้านการละลาย	16
4.2 การทดสอบโปรตีนกับสารละลายนินไฮดรินในเอทานอล	16
4.3 ผลวิเคราะห์ปริมาณโปรตีน	16
4.4 ผลวิเคราะห์ชนิดและปริมาณกรดอะมิโนของรังนกแห้ง	17
4.5 ผลการวิเคราะห์ชนิดและปริมาณของกรดอะมิโนของเครื่องดื่มรังนก	17

สารบัญ

	หน้า
บทที่ 4 ผลการศึกษาทดลอง	16
4.6 การตรวจสอบชนิดของน้ำตาลโดยเทคนิค TLC	17
4.7 การวิเคราะห์เชิงคุณภาพเพื่อยืนยันผลว่าตัวอย่างเป็นรังนก	17
4.8 ผลการวิเคราะห์คุณค่าทางโภชนาการของรังนกแห้ง เปรียบเทียบกับวัตถุตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจ	18
4.9 การตรวจการปลอมปนในตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจหลักสอง	18
บทที่ 5 วิจัยรณัผลการวิเคราะห์	19
บทที่ 6 สรุปผล	22
กิตติกรรมประกาศ	24
เอกสารอ้างอิง	25

สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
1.	ผลสำรวจการวิเคราะห์รังนก	6
2.	ผลการทดสอบโปรตีน	29
3.	ผลวิเคราะห์ปริมาณโปรตีนของรังนกจากธรรมชาติ	30
4.	ผลวิเคราะห์ปริมาณโปรตีนของเครื่องต้มรังนก	30
5.	ผลวิเคราะห์ปริมาณโปรตีนของรังนกของกลาง	31
6.	ผลวิเคราะห์ปริมาณโปรตีนของขางคารายา และลูกสำรอง	31
7.	ผลวิเคราะห์ชนิดของน้ำตาลในตัวอย่างรังนกและเครื่องต้มรังนก	32
8.	ผลวิเคราะห์ชนิดน้ำตาลของตัวอย่างรังนกของกลาง	33
9.	ผลวิเคราะห์ชนิดและปริมาณกรดอะมิโนของตัวอย่างของกลาง จาก สถานีตำรวจนครบาลหลักสอง กรุงเทพฯ	34
10.	ผลวิเคราะห์ชนิดและปริมาณกรดอะมิโน ตัวอย่างรังนก จากบริษัทไทย รังนก กรุงเทพฯ	35
11.	ผลการวิเคราะห์ชนิดและปริมาณกรดอะมิโน ตัวอย่างเครื่องต้มรังนก	36
12.	ส่วนประกอบของกรดไขมันของวัตถุตัวอย่างของกลาง จากสถานีตำรวจ นครบาลหลักสอง และน้ำมันปาล์ม	37
13.	คุณค่าทางโภชนาการของรังนกและวัตถุตัวอย่างของกลาง	38
14.	ตำแหน่งของแบนด์ในอินฟราเรดสเปกตรัมของวัตถุตัวอย่างของกลาง จากสถานีตำรวจ แป้งข้าวเจ้า ขางคารายา และรังนกแห้ง	39
15.	ตำแหน่งของแบนด์ในอินฟราเรดสเปกตรัมของเครื่องต้มรังนก และ น้ำตาลกรวด	40

สารบัญรูปภาพ

รูปที่		หน้า
1.	ปฏิกิริยาของกรดอะมิโนกับนินไฮดริน	11
2.	รังนก	42
3.	รังนก จังหวัดชุมพร	42
4.	รังนกแดง จังหวัดชุมพร	43
5.	รังนกแดง จังหวัดสงขลา	43
6.	รังนก 30 ปี จังหวัดพัทลุง	44
7.	ตัวอย่างของกลางสถานีตำรวจนครบาลพลับพลาไชย 1	44
8.	รังนก สถานีตำรวจนครบาลหลักสอง	45
9.	ตัวอย่างของกลางสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง	45
10.	ยางคาราชา	46
11.	ลูกสำรอง	46
12.	ต้นสุพรรณิการ์ (ฝ้ายคำ)	47
13.	เครื่องคั้มรังนก ก่อนการทดสอบโปรตีน	49
14.	เครื่องคั้มรังนก หลังการทดสอบโปรตีน	49
15.	TLC สารมาตรฐานน้ำตาลและเครื่องคั้มรังนก	50
16.	TLC สารมาตรฐานน้ำตาลและเครื่องคั้มรังนก	50
17.	ผลการวิเคราะห์ชนิดของน้ำตาลในวัตถุตัวอย่างของกลาง	51
18.	เปรียบเทียบคุณค่าทางโภชนาการของรังนกและวัตถุตัวอย่างของกลาง	52
19.	เปรียบเทียบแร่ธาตุในรังนกและวัตถุตัวอย่างของกลาง	53
20.	เปรียบเทียบโปรตีนของเครื่องคั้มรังนก	54
21.	Fatty acid profile ของน้ำมันที่สกัดได้จากวัตถุตัวอย่างของกลาง จาก สถานีตำรวจนครบาลหลักสอง	56
22.	โครมาโตแกรมของกรดอะมิโนของเครื่องคั้มรังนก (WC.183)	57
23.	โครมาโตแกรมของกรดอะมิโนของเครื่องคั้มรังนก (WC.167)	58
24.	โครงสร้างของอะไมโลส อะไมโลเพคติน และสายโซ่ของอะไมโลส กับไอโอดีน	59

สารบัญภาคผนวก

	หน้า
ภาคผนวก	27
ภาคผนวกที่ 1 ตาราง	28
ภาคผนวกที่ 2 รูปภาพฝรั่งนก วัตถุตัวอย่างของกลาง ยางคารายา ถูกสำรวจ	41
ภาคผนวกที่ 3 ผลวิเคราะห์ชนิดน้ำตาลโดย TLC ผลการทดสอบโปรตีน กราฟของผลวิเคราะห์	48
ภาคผนวกที่ 4 โครมาโตแกรมของกรดไขมัน โครมาโตแกรมของกรดอะมิโน รูปที่ 24 โครงสร้างของอะไมโลสฯ	55
ภาคผนวกที่ 5 อินฟราเรดสเปกตรัม	60

บทที่ 1

บทนำ

ในประเทศไทยมีนก 967 ชนิด ทั่วโลกมีประมาณ 9672 ชนิด นกมีบทบาทในระบบนิเวศน์มาก และมนุษย์ให้ความสำคัญและได้ประโยชน์จากนกไม่น้อยกว่าสัตว์ปีกชนิดอื่น เช่น ไก่หรือเป็ด ด้วยวิธีระ พิเศษที่กระดุกกลวง นำหนักเบา นกจึงบินได้สูงและไกลเป็นร้อย ๆ กิโลเมตร นกทำรังเพื่อวางไข่ด้วยวัสดุ ต่าง ๆ ในบริเวณใกล้ถิ่นที่อยู่ เช่น เศษหญ้า ใบไม้ กิ่งไม้ โคลน เศษกระดาษและพลาสติก รังของนกแอ่น กินรัง (Edible-nest swiftlet) มีลักษณะแตกต่างจากรังนกทั่วไปกล่าวคือนกแอ่นกินรังใช้น้ำลายถักทอรัง ติดกับผนังถ้ำหรือสิ่งก่อสร้างของมนุษย์ ใช้เวลา สร้างรังครั้งแรก 33-41 วัน

จากหลักฐานทางประวัติศาสตร์พบว่าชาวจีนนิยมและยกย่องรังนกแอ่นกินรัง⁽²⁶⁾ ว่าเป็นอาหาร บำรุงร่างกายชั้นเลิศมานานกว่า 1000 ปี จึงมีการเก็บรังนกขายเป็นสินค้านับแต่สมัยกรุงศรีอยุธยา⁽⁴⁾ เป็นต้นมา รังนกแอ่นกินรังของไทยพบมากในภาคใต้ตั้งแต่จังหวัดชุมพรลงไปซึ่งแหล่งรังนกคุณภาพดีที่ สุดอยู่ที่เกาะสี่ เกาะห้า จังหวัดพัทลุง รังนกเป็นสินค้าส่งออกที่มีมูลค่าสูงทางเศรษฐกิจเมื่อเทียบกับสินค้า ทางการเกษตรอื่นๆ เช่น ข้าว พริกไทย ของป่า สามารถทำรายได้เข้าประเทศได้อย่างต่อเนื่อง ปัจจุบันมี มูลค่าปีละหลายพันล้านบาท

รังนกถูกตั้งฉายาว่าเป็น ทองคำขาวหรือ คาร์เวียแห่งตะวันออก⁽²⁶⁾ เนื่องจากเป็นทรัพยากรธรรมชาติในท้องถิ่นซึ่งหายาก ประกอบกับมีความเชื่อว่ารังนกเป็นอาหารบำรุงของฮ่องเต้ มีสรรพคุณบำรุงร่างกาย นานัปการ เช่น ช่วยรักษาอาการเจ็บป่วยของระบบทางเดินหายใจและภูมิคุ้มกันโรคหวัด ช่วยให้ดูอ่อนกว่าวัย เป็นผลให้รังนกชั้นดีมีราคาแพงกว่าทองคำประมาณ 2-3 เท่า ดังนั้นรังนกจึงเป็นสิ่งที่มนุษย์ สืบเสาะ แสวงหาเพื่อนำไปขาย รัฐบาลไทยได้ให้สัมปทานการเก็บรังนกในภาคใต้แก่ผู้ประมูลจนถึง พ.ศ. 2540 จึงได้โอนอำนาจการบริหาร ดูแล จัดเก็บอาหารรังนกให้แก่ท้องถิ่นซึ่งเสริมรายได้ให้แก่จังหวัด เพื่อ ป้องกันปัญหาการขัดแย้ง แย่งชิง รังนก รวมทั้งการเก็บรังนกโดยไม่คำนึงถึงการขยายพันธุ์ของนกใน อนาคต

ด้วยราคาที่แพงมากและเป็นของหายาก จึงมีการผลิตรังนกปลอมเลียนแบบรังนกแท้จากธรรมชาติ นำออกขายในตลาดมืด โดยหลอกลวงให้ผู้ซื้อสำคัญผิดคิดว่าเป็นรังนกแท้ หลายรายหลงเชื่อและเสีย เงินจำนวนหลายแสนบาท

ในตลาดของอาหารเสริมสุขภาพ⁽³⁾ เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูปได้รับความนิยมเป็นอันดับ 3 รอง จากซูปเปอร์สัปดาห์และวิตามิน อย่างไรก็ตามผลิตภัณฑ์เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูปที่วางจำหน่ายในท้องตลาดมี หลากหลาย ผู้บริโภคไม่อาจแยกแยะได้ว่าผลิตภัณฑ์เหล่านั้นมีรังนกแท้ผสมอยู่ด้วยหรือไม่ การควบคุม คุณภาพของเครื่องดื่มรังนกเพื่อคุ้มครองผู้บริโภค กระทรวงสาธารณสุขได้มีระเบียบการขอขึ้นทะเบียน

ตำรับอาหารและการขออนุญาตใช้ฉลากอาหาร ซึ่งผู้ผลิตต้องยื่นหลักฐาน ตามที่ระบุในข้อ 7 “อาหารที่
สูตรมีการใส่รังนก ต้องส่งรายงานผลวิเคราะห์ปริมาณโปรตีน ชนิดและปริมาณกรดอะมิโน ผลการ
วิเคราะห์ที่แสดงว่าผลิตภัณฑ์นั้น มีรังนกเป็นส่วนประกอบอยู่จริง แนบประกอบใบคำร้อง” ผู้ประกอบ
การต้องปฏิบัติตามข้อกำหนดดังกล่าว

กรมวิทยาศาสตร์บริการให้บริการทดสอบคุณภาพวัตถุดิบและผลิตภัณฑ์อาหาร ในการ
ทดสอบรังนกแท้ต้องมีวิธีการที่เหมาะสม ถูกต้องเป็นที่เชื่อถือได้ กลุ่มงานเทคโนโลยีอาหาร จึงได้วาง
แผนงานการศึกษาทดลองเพื่อให้ได้ข้อมูลและวิธีการตรวจพิสูจน์รังนกเพื่อรองรับการบริการดังกล่าวให้
ภาคราชการ หน่วยงานเอกชนและประชาชนทั่วไป ผู้ใช้บริการสามารถนำรายงานผลการทดสอบไปใช้
ประกอบคำขอขึ้นทะเบียนอาหารต่อกระทรวงสาธารณสุข หรือใช้ประกอบการควบคุมคุณภาพของผลิต
ภัณฑ์ให้มีมาตรฐาน

1.1 ปัญหาและที่มา

จากความเชื่อที่ว่า ถ้ำรับประทานรังนกนางแอ่นที่ต้มกับน้ำตาลแล้วจะช่วยบำรุงสุขภาพ ผิวพรรณผ่องใส อ่อนกว่าวัย แข็งแรง แต่รังนกนางแอ่นที่ต้มกับน้ำตาลราคาค่อนข้างสูง จึงเป็นเหตุให้มีการปลอมหรือปนสารอื่นซึ่งมีลักษณะคล้ายรังนกในผลิตภัณฑ์ เพื่อลดต้นทุนการผลิต ซึ่งปัจจุบันมักจะพบเห็นรังนกสำเร็จรูปจำหน่ายตามหาบแร่แผงลอย มีทั้งชนิดบรรจุในถุงหรือขวดพลาสติกพร้อมบริโภค ราคาถุงละประมาณ 15-30 บาท หรือชนิดแช่น้ำให้พองตัวบรรจุถุงขนาดใหญ่สำหรับนำไปแบ่งและเติมน้ำตาลก่อนบริโภค ซึ่งจากการตรวจพินิจด้วยสายตาไม่อาจทราบได้ว่าเป็นผลิตภัณฑ์ที่ผลิตจากรังนกจริงหรือไม่ แต่อย่างไรก็ตาม การตรวจพินิจด้วยสายตาเป็นเพียงข้อมูลเบื้องต้นประกอบการพิจารณาเท่านั้น ไม่สามารถใช้เป็นข้อมูลหรือหลักฐานทางวิทยาศาสตร์ได้ จึงจำเป็นต้องมีการตรวจพิสูจน์ในห้องปฏิบัติการ ซึ่งปัจจุบันวิธีการตรวจดังกล่าวยังไม่มีหน่วยงานใดของรัฐจัดทำเป็นวิธีมาตรฐาน กลุ่มงานเทคโนโลยีอาหาร 1 กองวิทยาศาสตร์ชีวภาพ ในฐานะหน่วยงานของรัฐมีหน้าที่ส่วนหนึ่งในการศึกษาและพัฒนาวิธีวิเคราะห์สำหรับวัตถุตัวอย่างแปลกใหม่ เพื่อพัฒนาขีดความสามารถในการให้บริการวิเคราะห์ทดสอบ รวมทั้งขจัดปัญหาต่าง ๆ ในกระบวนการผลิตและเผยแพร่ข้อมูลที่ต้องการเพื่อการคุ้มครองผู้บริโภค จึงได้ทำการศึกษาเพื่อหาวิธีการทางวิทยาศาสตร์ที่ถูกต้องแม่นยำและเหมาะสมที่สามารถตรวจพิสูจน์หรือยืนยันว่า ผลิตภัณฑ์ที่อ้างว่าเป็นเครื่องคัมรังนกนั้นผลิตจากรังนกแท้หรือไม่

1.2 วัตถุประสงค์

1.2.1 เพื่อตรวจพิสูจน์ผลิตภัณฑ์เครื่องคัมรังนกสำเร็จรูปเป็นรังนกแท้

1.3 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

1.3.1 ได้แนวทางในการตรวจพิสูจน์รังนกในเครื่องคัมรังนกสำเร็จรูป

1.3.2 ได้ข้อมูลการปลอมปนผลิตภัณฑ์เครื่องคัมรังนกสำเร็จรูป

1.3.3 เป็นข้อมูลเผยแพร่สู่ประชาชน เพื่อเป็นการคุ้มครองผู้บริโภค

1.4 ระยะเวลาดำเนินการ

ตุลาคม 2544 – กันยายน 2546

บทที่ 2

วารสารปริทัศน์

2.1 นกแอ่นกินรัง

2.1.1 ลักษณะและแหล่งอาศัยของนกแอ่นกินรัง⁽¹³⁾

นกแอ่นกินรังพบได้ในจีน อินเดีย ยุโรป และอเมริกาเหนือ นกแอ่นเหล่านี้สร้างรังจาก เศษหญ้า กิ่งไม้เล็ก ๆ และโคลน ส่วนนกแอ่นกินรังที่พบตามชายฝั่งทะเลแถบเขตร้อน มีขนาดเล็กเท่า นกกระจอก ลำตัวยาว 3 นิ้วครึ่งถึง 6 นิ้ว หนักประมาณ 15-18 กรัม (ครึ่งออนซ์) สร้างรังจากน้ำลาย โอบกินแมลงกลางอากาศเป็นอาหารในเวลากลางวัน นกแอ่นกินรังอาศัยรวมกันเป็นฝูงใหญ่ตามถ้ำบนเกาะที่อยู่ใกล้ทะเล นกแอ่นกินรังเป็นนกชนิดเดียวที่ใช้คลื่นเสียงนำทางฝ่าความมืดเข้าไปยังรังของตนเองได้อย่างแม่นยำโดยไม่สลับกับรังอื่น คลื่นความถี่ขนาด 1,500-5,500 เฮิรตซ์ อัตรา 6 ครั้งต่อวินาที

ในประเทศอินโดนีเซียมีการศึกษาวิจัยการทำฟาร์มนกแอ่นกินรังอย่างจริงจัง ปัจจุบันมีนกแอ่นกินรังทำรังตามบ้านเรือนราว 9000 หลัง

2.1.2 แหล่งอาศัยของนกแอ่นกินรังในประเทศไทย

ประเทศไทยมีนกแอ่นกินรังอาศัยในถ้ำตามเกาะต่างๆ ในด้านทะเลอันดามันและด้านอ่าวไทย นอกจากนี้นกแอ่นยังเข้าทำรังตามบ้านเรือน โรงหนัง วัด โบสถ์ และโรงแรม ในเขตพื้นที่หลายจังหวัดของภาคกลางและภาคใต้ เช่น สมุทรสาคร นครศรีธรรมราช สุราษฎร์ธานี ตรัง นราธิวาส สงขลา โดยแหล่งที่มีนกแอ่นมากที่สุดคืออำเภอปากพนัง จังหวัดนครศรีธรรมราช การที่นกแอ่นจำนวนมากแสนตัวเข้าทำรัง เป็นผลให้เจ้าของอาคารมีรายได้ไม่ต่ำกว่า 100 ล้านบาทต่อปี

2.1.3 ชนิดของนกแอ่นกินรัง

จากบทความเรื่อง นกนางแอ่น ของฟุน ภัระตะศิลป์⁽⁸⁾ และเรื่อง “A description of the swifts (*Collocalia francica* and *Collocalia innominata*) the birds which build edible nests” ของพระยาอินทรมนตรีศรีจันทร์กุมาร (F.H.Giles) ได้กล่าวไว้ว่า นกแอ่นมี 2 ชนิด คือ ชนิดดำและขาว มีขนาดลำตัว 3 เซนติเมตร ยาว 6 เซนติเมตร มีขนสีเทาอ่อนข้างดำ

สุธี ศุภรัฐวิกร⁽¹¹⁾ ได้กล่าวไว้ว่า เดิมนกแอ่นกินรังที่พบในแถบประเทศไทยมี 2 ชนิดย่อยคือ

2.1.3.1 นกแอ่นกินรังพันธุ์เหนือ มีชื่อทางวิทยาศาสตร์ว่า *Collocalia fuciphagus germani* ส่วนตะโพกมีสีขาวยึดกับสีบนหลังและไหล่อย่างชัดเจน แพร่กระจายอยู่ส่วนต่างๆ ในภาคใต้ทั้งฝั่งทะเลอันดามันและฝั่งอ่าวไทย ชายฝั่งพม่า เวียดนามและฟิลิปปินส์

2.1.3.2 นกแอ่นกินรังพันธุ์ใต้ มีชื่อทางวิทยาศาสตร์ว่า *Collocalia fuciphagus amechana* ส่วนตะโพกมีสีเทาคล้ายกับส่วนหลังและไหล่ แพร่กระจายอยู่ส่วนใต้สุดของประเทศไทย มาเลเซียและสิงคโปร์

นักวิทยาศาสตร์ค้นพบว่า ดีเอ็นเอ (DNA) ของนกแอ่นกินรังพันธุ์เหนือและใต้เป็นคนละชนิด จึงสรุปว่าประเทศไทยมีนกแอ่นกินรัง 2 ชนิด คือนกแอ่นกินรัง (Edible-nest swiftlet *Collocalia fuciphagus*) และนกแอ่นกินรังตะโพกขาว (German's Swiftlet *Collocalia germani*)

นกแอ่นกินรังที่มีความสำคัญในเอเชียใต้และเอเชียตะวันออกเฉียงใต้ มี 3 ชนิดคือ edible 'nest swiftlet และ German's Swiftlet และ black-nest swiftlet

หากแบ่งตามลักษณะการเก็บรังนก จะมี 2 ชนิดคือรังนกถ้ำและรังนกบ้าน⁽²⁸⁾

รังนกถ้ำเป็นรังนกที่อาศัยในถ้ำ ในเขตป่าสงวน สวนสาธารณะแห่งชาติ และตามเกาะชายฝั่งทะเล รังนกถ้ำสร้างโดยนกที่หากินตามธรรมชาติมีค่ามากกว่ารังนกบ้านและขายได้ราคาดีกว่ารังนกบ้าน

ตัวอย่างจังหวัดพัทลุง⁽²⁾⁽¹⁷⁾

รังนกคุณภาพดีที่สุดของไทยเก็บจากเกาะสี่ เกาะห้า หรือเรียกกันว่า เกาะรังนก อยู่ในทะเลสาบสงขลา-พัทลุง เป็นเกาะที่ตั้งดงมากแห่งหนึ่งของจังหวัดพัทลุง

ตัวอย่างจังหวัดชุมพร⁽⁵⁾

จังหวัดชุมพรได้รับอกรังนกแอ่นจากส่วนท้องถิ่นต่างๆ พบมากที่เกาะเวียง เกาะง่ามใหญ่ เกาะง่ามน้อย เกาะมะพร้าว และเกาะรังกาจิว

ตัวอย่างจังหวัดพังงา⁽²⁴⁾

นกแอ่นกินรังพบมากที่เกาะต่างๆ ในอ่าวพังงา ฤดูกาลเก็บคือช่วงเดือน พฤศจิกายน ถึงเดือนเมษายน

2.1.4 การสืบพันธุ์และทำรัง⁽⁸⁾

ราวเดือนธันวาคมถึงกุมภาพันธ์ นกเตรียมรังครั้งแรกเพื่อวางไข่ในเวลากลางคืนหลังจากกลับจากหากินแล้ว โดยขบน้ำตาลยเป็นเส้นบางๆและลากปากไปมา จนได้รังกว้างประมาณ 5 เซนติเมตร ยาว 8 เซนติเมตร ใช้เวลาประมาณ 100 วัน การวางไข่รังละ 2 ฟอง หากรังแรกถูกเก็บไป นกจะทำรังใหม่ใช้เวลา 10-20 วัน ประมาณเดือนพฤษภาคม รังมีขนาดเล็กกว่าครั้งแรก และถ้าเสียรังอีก นกจะรีบสร้างรังครั้งที่ 3 ใช้เวลา 40 วัน ซึ่งการรีบสร้างจึงมีเลือดปนอยู่ด้วย

2.1.5 ลักษณะและขนาดของรังนก

นกสร้างรังจากสารคัดหลั่งน้ำตาล⁽¹⁷⁾ที่ขับออกมาเป็นเส้นบางๆคล้ายวุ้น สานทอเป็นรังรูปครึ่งถ้วย ยึดติดกับผนังถ้ำหรือผนังบ้านหรือเพดานของอาคารเหมือนซีเมนต์ที่แห้งเร็ว ลักษณะรังเมื่อรังแห้งจะแข็ง รังมีรูพรุน มีเศษขนละเอียดบ้างไม่มาก เมื่อมีผู้เก็บรังแรกไป นกจะสร้างรังใหม่เพื่อให้ทันการวางไข่ การสร้างรังเร็วขึ้นทำให้มีเศษเลือดปะปนอยู่ด้วย และมีขนาดเล็กลง ซึ่งมีขนาดเล็กกว่าครั้งแรก และถ้ารังนก

ถูกเก็บไป นกจะรีบทำรังใหม่อีกครั้งซึ่งคุณภาพของรังยิ่งต่ำลง รังนกเป็นรังขาวคุณภาพดี ขนาดใหญ่ มีน้ำหนักราว 6-8 กรัม ลึก 2 นิ้ว และรังเล็กกว่ามีน้ำหนักราว 3-7 กรัม

2.1.6 ส่วนประกอบและคุณค่าของรังนก

จากการสืบค้นการตรวจสอบสารอาหารในรังนกพบว่ามีรายงานดังรายละเอียดต่อไปนี้

2.1.6.1 การสำรวจโภชนาการในปี พ.ศ. 2473-2474 นำโดยศาสตราจารย์ ดอกเตอร์คาล ซี.จิมเมอร์แมน ได้รายงานผลการวิเคราะห์รังนกจากจังหวัดชุมพร ในเรื่อง “อาหารและชะนิกของอาหาร”⁽¹⁾

2.1.6.2 การวิเคราะห์รังนกโดยนักเคมีชาวเยอรมันแห่งมหาวิทยาลัยมิวนิคชื่อ นายอาร์ ซัลเลอร์ ลงวันที่ 10 มิถุนายน พ.ศ. 2479⁽²⁷⁾

2.1.6.3 การวิเคราะห์รังนกโดยสถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย พ.ศ. 2543⁽⁷⁾

ผลการวิเคราะห์รังนกแสดงในตารางที่ 1

ตารางที่ 1 ผลวิเคราะห์คุณค่าทางโภชนาการของรังนก

อันดับที่	ปี พ.ศ.	ความชื้น	โปรตีน	ไขมัน	คาร์โบไฮเดรต	เถ้า	เถ้าที่ละลายน้ำ	หมายเหตุ
		ร้อยละโดยน้ำหนัก	ร้อยละโดยน้ำหนัก	ร้อยละโดยน้ำหนัก	ร้อยละโดยน้ำหนัก	ร้อยละโดยน้ำหนัก	ร้อยละโดยน้ำหนัก	
1	2473-4	16.3	49.8	0.06	-	7.5	5.4	เถ้ามีธาตุปูนจำนวนมาก
2	2497	10.4	53.69	1.40	23.14	5.12	-	
3	2543	5.11	60.9	-	-	-	-	แคลเซียม ร้อยละ 0.85 โพแทสเซียมร้อยละ 0.03

2.1.7 คุณภาพของรังนก

รังขาวมีคุณภาพดีกว่ารังดำเพราะสะอาด รังดำมีคุณภาพต่ำที่สุด เนื่องจากมีขนนกเศษไม้และสิ่งสกปรกปะปนอยู่มาก

2.1.8 ความเชื่อในสรรพคุณของรังนก⁽¹²⁾⁽²⁰⁾

2.1.8.1 ช่วยให้ผู้ป่วยฟื้นจากไข้ ตัวร้อน ไข้หวัด ปอดอักเสบ ความดันสูง ประสาทพิการ ธาตุพิการ โลหิตจาง เบาหวาน วิงเวียนศีรษะ โรคปวดเมื่อยบั้นเอว เป็นลมหน้ามืด อ่อนเพลีย

2.1.8.2 ทำให้ร่างกายแข็งแรง ต่อต้านเชื้อโรค เสริมภูมิคุ้มกัน บำรุงทารกในครรภ์มารดา เหมาะสำหรับผู้ป่วยโรคปอด บรรเทาอาการของระบบย่อยอาหาร

2.1.8.3 บำรุงร่างกายให้สดชื่น แข็งแรง แก้อาการอ่อนเพลีย แก้ไอ ขับเสมหะ ไอเป็นเลือด ฟอกปอด ยับยั้งการติดเชื้อ ไข้หวัดยับยั้งการเกิดโรคมะเร็ง บำรุงผิวพรรณให้อ่อนกว่าวัย ชะลอความแก่ ทำให้อายุยืน

2.1.8.4 รักษาโรคทางเดินหายใจ บำรุงปอด เพิ่มโลหิต บำรุงพลังทางเพศ มีสมบัติยับยั้งการตกตะกอนของเม็ดเลือดซึ่งลดโอกาสการเกิดอุดตันในเส้นเลือด

2.1.9 ราคาซื้อขายที่ตลาดเยาวราช กรุงเทพฯ

ตลาดเยาวราช กรุงเทพฯ เป็นแหล่งซื้อขายรังนกดิบ รังนกแห้งสำเร็จรูปพร้อมปรุงและเครื่องต้ม รังนก ราคาแตกต่างกันขึ้นอยู่กับชนิด คุณภาพและขนาดของรังนก รังนกดิบชนิดรังขาวคุณภาพดีราคา คำลึงละ 7,000-8,000 บาท รังนกแดงมีสีแดงเข้ม ราคาคำลึงละ 3,000-4,500 บาท (คำลึงเป็นหน่วยการ ชั่งน้ำหนัก 1 คำลึงหนัก 37.5 กรัม) รังนกแห้งสำเร็จรูปพร้อมปรุง เป็นรังนกที่ผ่านการแช่น้ำ คัดเลือก เศษขนและสิ่งสกปรกออกด้วยมือ และอบแห้งพร้อมนำไปปรุงทันที ราคาขึ้นอยู่กับชนิดของรังนก ส่วน มากกล่องละ 1 พันบาทขึ้นไป รูปร่างเป็นขดมีทรงรีลักษณะคล้ายเส้นบะหมี่ มีสีขาว บรรจุกล่องพลาสติก ชนิดใส มองเห็นชัดเจน นอกจากนี้ย่านตลาดเยาวราช มีร้านจำหน่ายเครื่องต้มรังนกหลายแห่ง ราคาถ้วย ละหนึ่งร้อยบาทขึ้นไป

2.1.10 ราคาซื้อขายรังนกที่ต่างจังหวัด

ในท้องถิ่นของจังหวัดซึ่งเก็บรังนกจากบ้านเรือน ซื้อขายรังนกดิบในราคา กิโลกรัมละประมาณ 80,000-100,000 บาท (ราคาปี 2545)

2.1.11 ตลาดของรังนกในต่างประเทศ⁽¹²⁾⁽¹⁶⁾

ประเทศสาธารณรัฐประชาชนจีน มีการนำเข้ารังนกมากที่สุดจนถึงช่วงการปฏิวัติของ คอมมิวนิสต์ แต่ปัจจุบัน ฮองกง เป็นตลาดที่ใหญ่ที่สุด โดยมีปริมาณนำเข้า 100 ตันต่อปี ราคาของรังนก ชนิดขาวที่มีคุณภาพดี 55 ปอนด์มูลค่าราว 50000 เหรียญดอลลาร์สหรัฐ

ประเทศไทยเป็นผู้ส่งออกรังนกมากเป็นอันดับที่สองรองจากประเทศอินโดนีเซีย อันดับถัดไปได้ แก่ประเทศเวียดนาม สิงคโปร์ พม่า มาเลเซีย อินเดียตอนใต้และศรีลังกา

จากการที่เครื่องต้มรังนกมีราคาแพง จึงมีการผลิตเครื่องต้มรังนกปลอมขึ้นโดยใช้ชื่อต่าง ๆ กัน เช่น เครื่องต้มรังนกแท้ เครื่องต้มเพื่อสุขภาพ และวางจำหน่ายในร้านค้าสะดวกซื้อ ร้านค้าริมบาทวิถี และ ตลาดทั่วไป ในราคาถูกประมาณขวดละ 10-30 บาท หรือใส่ถุงในราคาใกล้เคียงกัน ซึ่งวัตถุดิบที่ใช้ไม่ใช่ รังนกแต่เป็นยางคารายา ซึ่งมีข้อมูลดัง ต่อไปนี้

2.2 ยาง (gum)⁽¹⁵⁾⁽¹⁸⁾⁽¹⁹⁾

เป็นพอลิเมอร์ที่ประกอบด้วยหน่วยย่อยของ โมโนแซกคาไรด์เรียงต่อกันด้วยพันธะ แอลฟา หรือเบต้าของ 1-4 หรือ 1-6 การที่ยางมีสมบัติเป็นเจลและมีความข้นหนืด ช่วยเพิ่มเนื้อสัมผัสและความรู้ สึกเมื่อเคี้ยว ช่วยกระจายอนุภาคของอาหารในน้ำหรือในอิมัลชันได้ดี การเติมลงในอาหารปริมาณไม่มาก ช่วยให้ผู้ผลิตมีกำไร ยางได้จากแหล่งต่างๆ เช่น พืช สาหร่ายและจุลินทรีย์

2.2.1 ยางคารายา (gum karaya ,Karaya,Sterculia, gum Sterculia)^{(12) (15)}

ยางคารายา เป็นก๊อนยางแห้งได้จากพืชชื่อ Sterculia urens Roxburgh ใน species ของ Sterculia หรือจาก Cochlospermum gossipium A.P.De Camdolle

ยางคารายามีแหล่งกำเนิดในประเทศอินเดีย การค้ายางคารายาในเชิงพาณิชย์ได้เริ่มเมื่อประมาณ 100 ปีที่แล้ว ยางคารายาได้จากน้ำยางที่ไหลออกมาจากแผลที่ถูกเจาะตามลำต้นและกิ่งและแฉ่งตัว คล้ายผลึกมีลักษณะโปร่งแสง มีสีขาว สีเหลืองอ่อน สีชมพู จนถึงสีน้ำตาล ในการเก็บผลผลิตและคัดแยกเกรดใช้แรงงานคนเก็บด้วยมือ สำหรับเกรดที่ใช้ในอาหารกำหนดให้มีเปลือกไม้เพียงร้อยละ 3

ยางคารายาเป็นน้ำตาลเชิงซ้อนซึ่งถูกอะเซทิลเลต (acetylated) บางส่วน มีคุณสมบัติต่างๆ ดังนี้

2.2.1.1 ลักษณะทางกายภาพ

ยางคารายาที่เกรดที่ดีที่สุดมีสีขาวและไม่มีเปลือกไม้และเกรดรองลงไปจะมีสีเหลืองอ่อนจนถึงสีน้ำตาลและมีสิ่งเจือปน เมื่อบดเป็นผงยางคารายามีสีขาวหรือสีเทา

2.2.1.2 การละลาย

ยางคารายาไม่ละลายน้ำแต่ดูดซับน้ำ เป็นสารแขวนลอยในน้ำ ไม่ละลายในแอลกอฮอล์ เมื่อเติมผงยางคารายาในน้ำประมาณร้อยละ 3-4 จะเกิดเจลที่มีเนื้อสัมผัสเนียนและเรียบแต่ถ้าความเข้มข้นสูงกว่านี้จะต้องใช้ความร้อนและความดันไอน้ำสูงช่วยในการละลาย

2.2.1.3 สมบัติทางเคมี

ยางคารายาเป็นน้ำตาลเชิงซ้อนซึ่งมีน้ำหนักโมเลกุลสูงถึง 9,500,000 การย่อยยางคารายาได้น้ำตาลกาแล็คโทส (galactose) แรมโนส (rhamnose) และกรดกาแล็คทิวโรนิก(galacturonic acid) โมเลกุลบางส่วนถูกอะเซทิลเลต มีค่าแอสซิดนัมเบอร์ ในช่วง 13.4-22.9 ความชื้น 12-14 และเจ้าที่ไม่ละลายในกรดร้อยละ 1

2.2.1.4 ค่าความเป็นกรด-ด่าง

ที่ระดับความเข้มข้นร้อยละ 1 ในน้ำ ค่าความเป็นกรด-ด่างประมาณ 4.6 ถ้าเติมด่างลงไปเล็กน้อยจะเปลี่ยนเป็น 7 หรือ 8

2.2.1.5 การเก็บรักษา

การเก็บสารละลายของยางคารายาควรใช้สารเคมีเพื่อป้องกันแบคทีเรีย การเก็บรักษาอย่างง่ายโดยเติมสารละลายผสมของ เมทิลไฮดรอกซีเบนโซเอต (methyl o-hydroxybenzoate) ร้อยละโดยน้ำหนัก 0.17 และโพรพิลไฮดรอกซีเบนโซเอต (propyl o-hydroxybenzoate) ร้อยละโดยน้ำหนัก 0.03 ร่วมกับกลีเซอริน (glycerin) และโพรพิลีนไกลคอล (propylene glycol) กรดเบนโซอิก (benzoic acid) หรือโซเดียมเบนโซเอต (sodium benzoate) ความเข้มข้นร้อยละโดยน้ำหนัก 1 เป็นสารละลายที่มีประสิทธิภาพดี

2.2.1.6 การใช้ในอาหาร

อุตสาหกรรมอาหารใช้ยางคารายาน้อยกว่าร้อยละโดยน้ำหนัก 50 ของการใช้ทั้งหมดส่วนใหญ่ใช้ผสมให้ผลิตภัณฑ์มีความคงตัวและเป็นอิมัลซิฟายเออร์ (emulsifier) การใช้ที่ระดับความเข้มข้นร้อยละโดยน้ำหนัก 0.4 ช่วยป้องกันการเกิดผลึกน้ำแข็งขนาดใหญ่ในไอศกรีมและเชอร์เบต (sherbets) การที่ยางคารายามีสมบัติในการอุ้มน้ำ ดูดซับน้ำได้ดีและมีสภาพเป็นกรด จึงเหมาะสมที่ใช้ในผลิตภัณฑ์หลายชนิด เช่น วิปครีม และช่วยให้ทาสีได้ง่ายขึ้นเมื่อเติมในความเข้มข้นร้อยละ 0.8 เป็นต้น

2.2.1.7 ใช้ในอุตสาหกรรมยา

การใช้ยางคารายาในผลิตภัณฑ์ยา มี 2 ลักษณะ คือ เป็น Bulk Laxative ขนาด 8-10 เมช (mesh) และเป็นสารยึดเกาะของงานทันตกรรมซึ่งใช้ชนิดละเอียดมาก

การที่นำเอายางคารายามาใช้แทนรังนกเนื่องจากมีราคาถูกกว่ามากและเมื่อที่มองด้วยตาเปล่ามีลักษณะคล้ายรังนก นอกจากนี้มีการผลิตเครื่องสำอางรูปจากลูกสำรอง (รูปที่ 11 ภาคผนวก 2) บรรจุกระป๋อง ซึ่งเป็นผลิตภัณฑ์หนึ่งตำบลหนึ่งผลิตภัณฑ์ด้วย ผู้ที่ไม่เคยเห็นลูกสำรองอาจเข้าใจว่าลูกสำรองคล้ายรังนก

2.2.1.8 ยางคารายาในประเทศไทย⁽⁶⁾

รู้จักกันในชื่อ ฝ้ายคำหรือสุพรรณิการ์ ชื่อวิทยาศาสตร์ *Cochlospermum religiosum* (L.) Alston หรือ *Cochlospermum regium* (Mart. & Schrank.) pilg. หรือ *Cochlospermum De Candolle* มีชื่อสามัญว่า Yellow Silk Cotton, Butter-Cup (single), Butter-Cup (double) หรือ Torchwood

สุพรรณิการ์ (รูปที่ 12 ภาคผนวก 2) เป็นต้นไม้ประจำมหาวิทยาลัยรามคำแหง มีถิ่นกำเนิดในอินเดียทางตะวันตกเฉียงเหนือ ของภูเขาหิมาลัย ในภาคเหนือเรียกว่าฝ้ายคำ เป็นต้นไม้ผลัดใบ สูง 7-15 เมตร ใบแยกเป็น 5 แฉก ดอกมีสีเหลือง กลีบบาง ขยายพันธุ์ด้วยเมล็ดและการปักชำ ยางจากต้นสุพรรณิการ์ เป็น karaya gum (ชื่อทางการค้าว่า Crystal gum) ลักษณะเป็นก้อนผลึกสีเหลืองอ่อน หรือน้ำตาลอมชมพู มีกลิ่นคล้ายน้ำส้มสายชู ใช้ประโยชน์ในอุตสาหกรรมหลายอย่างเช่นเป็นวัตถุเจือปนอาหาร (food additive) อาหาร ยา การพิมพ์ การทอผ้า

2.3 ลูกสำรอง (รูปที่ 11 ภาคผนวก 2)

ต้นสำรองซึ่งเป็นไม้ยืนต้นในวงศ์ Sterculiaceae ลูกสำรองเป็นผลขนาดเล็ก สีน้ำตาลเข้ม เมื่อแห้งน้ำพองตัวมาก ลักษณะคล้ายยางคารายา สามารถแยกส่วนเปลือกและเมล็ดออกได้ง่ายแต่ยังคงมีสีน้ำตาลของลูกไม้

สำรองเป็นชื่อพื้นเมืองแถบจังหวัดภาคตะวันออกเช่น จันทบุรี ชื่ออื่น ๆ เรียกว่าพุงทะเลลาย หรือท้ายเกา หรือเปรียงโปรง

2.4 กฎหมายที่เกี่ยวข้อง

2.4.1 พระราชบัญญัติอากรรังนกอีแอ่น พ.ศ. 2540

ในปี พ.ศ. 2540 รัฐบาลได้ประกาศยกเลิกพระราชบัญญัติอากรรังนกอีแอ่น พ.ศ.2482 และประกาศใช้พระราชบัญญัติอากรรังนกอีแอ่น พ.ศ. 2540 มีผลบังคับใช้เมื่อ 15 ตุลาคม 2540 ซึ่งเป็นการปรับปรุงกฎหมายว่าด้วยอากรรังนกอีแอ่น เพื่อให้ราชการส่วนท้องถิ่นได้เข้ามามีส่วนดูแล และจัดการ การเก็บรังนกอีแอ่น อันเป็นทรัพยากรธรรมชาติที่มีอยู่ในท้องถิ่นของตน และให้เงินอากรรังนกอีแอ่นตกเป็นรายได้ของราชการส่วนท้องถิ่นที่มีรังนกอยู่ รวมทั้งปรับปรุงหลักเกณฑ์และวิธีการที่จะให้เอกชนดำเนินการจัดเก็บรังนกอีแอ่นให้เหมาะสม

เนื้อหาของกฎหมายได้กำหนดความหมายของรังนกดังนี้

- รังนกหมายถึง รังนกอีแอ่น นกอีแอ่น หมายถึงนกอีแอ่นที่ใช้กินรัง (มาตรา 5)
- มีข้อกำหนดเพื่อป้องกันการทำลายไข่นกและนกอีแอ่นกินรัง การครอบครองและเก็บรังนก
- ห้ามมิให้ผู้ใดกระทำการอันเป็นหรืออาจเป็นอันตรายแก่นกอีแอ่น ไข่นกอีแอ่น หรือรังนกหรืออาจเป็นเหตุให้นกอีแอ่นละทิ้งที่อยู่อาศัยจากเกาะหรือที่สาธารณสมบัติของแผ่นดิน (มาตรา 25)
- ห้ามมิให้ผู้ใดเก็บรังนกที่มีอยู่ตามธรรมชาติบนเกาะหรือในที่สาธารณสมบัติของแผ่นดินโดยไม่ได้รับสัมปทานจากคณะกรรมการ การขอสัมปทานในแต่ละจังหวัดโดยการประมูลตามหลักเกณฑ์วิธีการ และเงื่อนไขที่ผู้ว่าราชการจังหวัด โดยความเห็นชอบของคณะกรรมการที่กำหนด (มาตรา 14)
- ผู้รับสัมปทานจะเก็บรังนกได้ไม่เกินปีละสามครั้งตามเงื่อนไขที่กำหนดในสัมปทาน (มาตรา 17)
- ห้ามมิให้ผู้ใดมีไว้ในครอบครองซึ่งรังนกอันตนรู้ว่าได้มาโดยการฝ่าฝืน (มาตรา 26)

2.4.2 พระราชบัญญัติอาหาร พ.ศ. 2522⁽¹⁰⁾

อาหาร หมายความว่า ของกินหรือเครื่องสำอางชนิดใดก็ได้แก่ (1) วัตถุทุกชนิดที่คนกินดื่ม อม หรือนำเข้าสู่ร่างกายไม่ว่าด้วยวิธีใด ๆ หรือในรูปลักษณะใดแต่ไม่รวมถึงยา วัตถุออกฤทธิ์ต่อจิตและประสาท หรือยาเสพติดให้โทษตามกฎหมายว่าด้วยการนั้นแล้วแต่กรณี (2) วัตถุที่มุ่งหมายสำหรับใช้หรือใช้เป็น ส่วนผสมในการผลิตอาหารรวมถึงวัตถุเจือปนอาหาร สี และเครื่องปรุงแต่งกลิ่นรส (มาตรา 4)

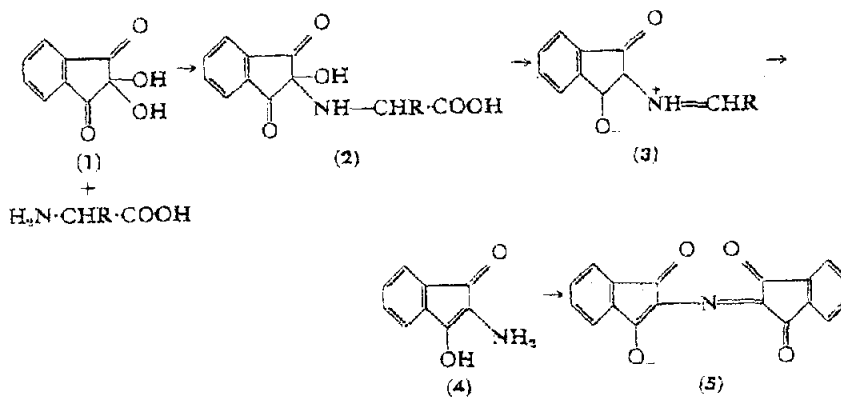
หมวด 4 การควบคุมอาหาร

- ห้ามมิให้ผู้ใดผลิต นำเข้าเพื่อจำหน่ายหรือจำหน่ายอาหารปลอม ตามมาตรา 25(2)
- อาหารที่มีลักษณะต่อไปนี้อยู่ว่าเป็นอาหารปลอม (1) อาหารที่ได้สับเปลี่ยนใช้วัตถุอื่นแทนบางส่วนหรือคัดแยกวัตถุที่มีคุณค่าออกเสียทั้งหมดหรือเพียงบางส่วนและจำหน่ายเป็นอาหารแต่อย่างนั้น (2) วัตถุหรืออาหารที่ผลิตขึ้นเทียมอาหารอย่างใดอย่างหนึ่งและจำหน่ายเป็นอาหารแต่อย่างนั้นตาม (มาตรา 27) ซึ่งถ้ามิได้มีการฟ้องร้องคดีต่อศาล ผู้อนุญาตอาจสั่งทำลายหรือปฏิบัติการอย่างใดอย่างหนึ่ง (มาตรา 44) หรือสั่งพักใบอนุญาตได้ กำหนดครั้งละไม่เกินหนึ่งร้อยยี่สิบวัน (มาตรา 46) เมื่อทำการพิสูจน์เป็นแน่นอนว่าเป็นอาหารปลอมตามมาตรา 27 ผลลัพท์เครื่องดื่มรังกสำเร็จรูปต้องขึ้นทะเบียนอาหารตามประกาศกระทรวงสาธารณสุขฉบับที่ 214 พ.ศ. 2543 เรื่องเครื่องดื่มในภาชนะบรรจุที่ปิดสนิท

2.5 ปฏิกริยาที่เกิดขึ้นระหว่างกรดอะมิโนกับสารละลายนินไฮดริน⁽¹⁴⁾⁽²¹⁾⁽²⁹⁾

วิธีการประมาณค่ากรดอะมิโน โดยให้กรดอะมิโนทำปฏิกิริยากับสารละลายได้สารชนิดใหม่ ซึ่งมีสี เช่น กรดอะมิโนทำปฏิกิริยากับสารละลายนินไฮดริน (1) (1,2,3-triketohydrindene hydrate) เกิดสารใหม่ที่มีสีน้ำเงินม่วง ร้อยละ 90-98 (รูปที่ 1) นอกจากกรดอะมิโนแล้ว สารละลายนินไฮดริน ทำปฏิกิริยากับเปปไทด์ โปรตีนและสารประกอบอื่นๆ ที่มีกรดอะมิโนอิสระได้เช่นเดียวกัน

ปฏิกิริยาขั้นแรก ได้ สาร intermediate (2) ต่อมาเกิด คีคาร์บอนิลเลชัน และดีไฮเดรชัน ได้ zwitterion (3) ไฮโดรไลซิสได้สารประกอบเอมีน (4) ซึ่งรวมตัวกับโมเลกุลที่ 2 ของ นินไฮดรินเกิดสี Ruhemann's purple (5)



รูปที่ 1 ปฏิกริยาของกรดอะมิโนกับนินไฮดริน
(ที่มา Blackburn, S. 1968)

ปฏิกิริยาเกิดสมบูรณ์ที่ค่าความเป็นกรดต่าง 4-7 อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส ภายในเวลา 20 นาที จึงกำหนดเวลาการให้ความร้อน 15 นาทีเป็นเกณฑ์ หากอุณหภูมิต่ำกว่า 100 องศาเซลเซียส จะเกิดสีช้ากว่า สีที่เกิดขึ้นมีความคงตัวประมาณ 1 ชั่วโมงและจะค่อยๆจางลงในอัตรา ร้อยละ 1 ต่อชั่วโมง กรดอะมิโนทุกตัวให้สีเหมือนกันยกเว้นซิสทีน สารใหม่ที่ได้คือ diketodihydrindylidene-diketohydrindamine

บทที่ 3

วัสดุ อุปกรณ์และวิธีดำเนินการ

3.1 ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษาทดลอง

- 3.1.1 เครื่องดื่มรังกสำเร็จรูป ที่ส่งมาตรวจวิเคราะห์เพื่อประกอบการขอขึ้นทะเบียนอาหารตามประกาศกระทรวงสาธารณสุข ฉบับที่ 214 พ.ศ. 2543 เรื่อง เครื่องดื่มในภาชนะบรรจุที่ปิดสนิท และจากร้านค้าทั่วไป จำนวน 25 ตัวอย่าง
- 3.1.2 รังนกแห้งจากบริษัทรังนกแหลมทองสยามจำกัด ซึ่งได้รับสัมปทานการเก็บรังนกในภาคใต้ จำนวน 3 ตัวอย่าง รังนกแห้งจากสถานีตำรวจนครบาลหลักสองจำนวน 1 ตัวอย่าง
- 3.1.3 ตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจนครบาลพลับพลาไชย 1 และสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง จำนวน 2 ตัวอย่าง
- 3.1.4 ยางคารายา จำนวน 1 ตัวอย่าง น้ำตาลกรวดจำนวน 1 ตัวอย่าง ลูกสำรองจำนวน 1 ตัวอย่าง

3.2 วัสดุ เครื่องมือและอุปกรณ์

- 3.2.1 กระจกกรองวัดแมน เบอร์ 2 หรือเทียบเท่า ขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 11.0 เซนติเมตร
- 3.2.2 เครื่องชั่งไฟฟ้า ชั่งได้ละเอียด 0.01 กรัม
- 3.2.3 เครื่องให้ความร้อนชนิดหุ้ม (heating block) สามารถควบคุมอุณหภูมิได้ในช่วง 110 ± 2 องศาเซลเซียส
- 3.2.4 เครื่องระเหยแห้งแบบหมุนภายใต้สุญญากาศ (rotary vacuum evaporator)
- 3.2.5 ตู้อบ (oven)
- 3.2.6 เครื่องแก้วต่าง ๆ ได้แก่ ขวดปริมาตร บีเกอร์ ปิเปตต์ ไมโครปิเปตต์
- 3.2.7 ขวดปริมาตร ขนาด 100 มิลลิลิตร
- 3.2.8 หลอดแก้วทดลอง (test tube) ขนาด 19 x 200 มิลลิเมตร พร้อมฝาเกลียว
- 3.2.9 เข็มฉีดยาตัวอย่างขนาด 10 ไมโครลิตร (micro syringe)
- 3.2.10 แผ่น TLC ชนิดซิลิกาเจล 60 เอฟ 254 ขนาด 20x20 เซนติเมตรและถังแก้ว (TLC Tank)
- 3.2.11 เดสิคเคเตอร์ (desiccator)
- 3.2.12 กระชอนสเตนเลส ขนาดเล็ก ปากกีบสเตนเลส งานแก้วเลี้ยงเชื้อ

3.3 สารเคมี สารละลายและวิธีเตรียม

สารเคมี ที่ใช้เป็นชั้นคุณภาพวิเคราะห์

- 3.3.1 กรดซัลฟิวริก ความเข้มข้น ร้อยละ 10 โดยปริมาตร (H_2SO_4 , 10 %)

ดวงน้ำกลั่น 90 มิลลิลิตร ใส่ในขวดรูปชมพู่ขนาด 250 มิลลิลิตร ค่อย ๆ รินกรดซัลฟิวริกเข้มข้น ร้อยละ 98 จำนวน 10 มิลลิลิตร อย่างช้า ๆ พร้อมทั้งแกว่งเบาๆ เพื่อป้องกันการเกิด super heating (เตรียมในตู้ดูดควัน) ตั้งไว้ให้เย็น
- 3.3.2 สารละลายผสม แอนนิซิดีน (anisidine) และกรดพทาสิก (phthalic acid) ในเอทานอล

ชั่งแอนนิซิดีน 1.23 กรัมและกรดพทาสิก 1.66 กรัม ละลายด้วยเอทานอล ใส่ในขวดปริมาตร ขนาด 100 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากัน ปรับปริมาตรด้วยเอทานอล
- 3.3.3 ตัวทำละลายผสม A อัตราส่วน 15:30:40:15

ผสม กรดฟอร์มิก (formic acid) เมทิลเอทิลคีโตน (methyl ethyl ketone) บิวทานอล (tertiary butanol) และน้ำกลั่น ปริมาตร 15:30:40:15 มิลลิลิตร ใส่ในถัง TLC A
- 3.3.4 ตัวทำละลายผสม B อัตราส่วน 40:40:5:20

ผสม ไอโซโพรพานอล (isopropanol) ไพริดีน (pyridine) กรดอะเซติก (acetic acid) และน้ำกลั่น ปริมาตร 40:40:5:20 มิลลิลิตร ใส่ในถัง TLC B
- 3.3.5 นินไฮดริน (ninhydrin) , MERCK
- 3.3.6 แอนนิซิดีน (anisidine) , MERCK
- 3.3.7 กรดพทาสิก (phthalic acid) , MERCK
- 3.3.8 แบเรียมคาร์บอเนต (barium carbonate) , MERCK
- 3.3.9 สารมาตรฐานน้ำตาล แรมโนส (rhamnose) กาแล็คโทส (galactose) กลูโคส (glucose) และกรด กาแล็คทิวโรนิก (galacturonic acid) อะราบิโนส (arabinose) แมนโนส (mannose) , MERCK
- 3.3.10 เมทานอล (methanol) , MERCK
- 3.3.11 เอทานอล (ethanol) , MERCK
- 3.3.12 เมทิลเอทิลคีโตน (methyl ethyl ketone) , MERCK
- 3.3.13 บิวทานอล (tertiary butanol) , MERCK
- 3.3.14 ไอโซโพรพานอล (isopropanol) , MERCK
- 3.3.15 ไพริดีน (pyridine) , MERCK
- 3.3.16 กรดอะเซติก (acetic acid) , MERCK
- 3.3.17 กรดซัลฟิวริก (sulfuric acid) , MERCK

3.4 วิธีการดำเนินงาน

3.4.1 การตรวจสอบโปรตีนในตัวอย่าง

- 3.4.1.1 บดตัวอย่างรังกแห้ง หรือรังกให้ละเอียด
- 3.4.1.2 ชั่งผงรังกใส่ในบีเกอร์ 0.1 กรัม เติมน้ำ 5 มิลลิลิตรและเอทานอล 5 มิลลิลิตร
- 3.4.1.3 ในกรณีของเครื่องคั้รังกแบ่งตัวอย่างหลังจากแยกน้ำแล้วใส่ในบีเกอร์ขนาดเล็ก เติมน้ำ 5 มิลลิลิตรและน้ำ 5 มิลลิลิตร
- 3.4.1.4 ตั้งบีเกอร์บนเตาให้ความร้อน ซึ่งปรับตั้งความร้อนที่ตำแหน่งหมายเลข 2 รอจนเดือด
- 3.4.1.5 เติมนิโคตินไฮดริน (ข้อ 3.3.5) ประมาณ 0.2 กรัม
- 3.4.1.6 สังเกตการเปลี่ยนแปลง ถ้าตัวอย่างมีโปรตีนจะเกิดสีน้ำตาลอมม่วง และถ้าไม่มีโปรตีนจะไม่มีสีน้ำตาลอมม่วง

3.4.2 วิเคราะห์ปริมาณโปรตีนทั้งหมด โดยวิธีเจลดดาห์ล (Kjeldahl Method) ตามวิธี AOAC (2000) ของรังก วัตถุตัวอย่างของกลาง เครื่องคั้รังก ยางคารายาและลูกสำรอง

3.4.3 วิเคราะห์ชนิดและปริมาณกรดอะมิโน ตามวิธีในคู่มือการใช้เครื่องวิเคราะห์กรดอะมิโนในอาหาร และวิธีใน British Journal of Nutrition, 1974

3.4.4 วิเคราะห์ชนิดน้ำตาล ตามวิธี Specifications for identity and purity, 1982⁽¹⁸⁾⁽¹⁹⁾⁽²⁵⁾

3.4.4.1 การเตรียมตัวอย่างก่อนการวิเคราะห์ปริมาณน้ำตาล

การเตรียมตัวอย่าง

- ◆ ชั่งตัวอย่างประมาณ 0.05 กรัม ใส่ลงในหลอดแก้ว (ข้อ 3.2.8)
- ◆ เติมกรดซัลฟูริก(ข้อ 3.3.1) จำนวน 10 มิลลิลิตร ปิดจุกให้แน่น ใส่ในเครื่องให้ความร้อน (ข้อ 3.2.3) ตั้งอุณหภูมิ 110 องศาเซลเซียส ให้ความร้อน นาน 3 ชั่วโมง
- ◆ ตั้งไว้ให้เย็น ถ่ายสารละลายลงในบีเกอร์ขนาด 100 มิลลิลิตร ล้างด้วยน้ำกลั่น
- ◆ เติมนิโคตินไฮดริน และคนให้เข้ากัน จนไม่เกิดฟองและเป็นกลางโดยทดสอบกับกระดาษลิตมัส
- ◆ กรองผ่านกระดาษกรองใส่ในขวดระเหยแห้ง ล้างด้วยน้ำกลั่น
- ◆ ระเหยตัวอย่างในระบบสุญญากาศ ที่อุณหภูมิของอ่างน้ำ 50 องศาเซลเซียส
- ◆ ละลายตัวอย่างในขวดด้วยเมทานอล (ข้อ 3.3.10) ความเข้มข้นร้อยละ 40 โดยปริมาตร จำนวน 2 มิลลิลิตร เก็บในขวดขนาดเล็ก

3.4.4.2 การวิเคราะห์ชนิดน้ำตาลโดย TLC 2 มิติ

- ◆ สเปค (spot) สารละลายที่เตรียมได้จากข้อ 3.4.4.1 และสารมาตรฐานน้ำตาล (ข้อ 3.3.9) บนแผ่น TLC
- ◆ ตั้งไว้ให้แห้ง และวางแผ่น TLC ในถังตัวทำละลายผสม A (ข้อ 3.3.3) ตั้งไว้ให้แห้ง
- ◆ วางแผ่น TLC ในถังตัวทำละลายผสม B (ข้อ 3.3.4) เพื่อให้ตัวทำละลายเคลื่อนที่ในมิติที่ 2

- ◆ ตั้งไว้ให้แห้ง พ่นด้วยสารละลายผสมข้อ 3.3.2
- ◆ อบในตู้อบที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส นาน 10 นาที
- ◆ เปรียบเทียบสีและตำแหน่งของตัวอย่างกับสารมาตรฐานน้ำตาลแต่ละชนิด

3.4.5 การตรวจเอกลักษณ์ของตัวอย่างด้วยเทคนิคอินฟราเรดสเปกโทรสโกปี (IR spectroscopy)

การเตรียมตัวอย่าง

- ◆ แยกน้ำออกจากส่วนเนื้อของตัวอย่างเครื่องดื่มรังกโดยกรองด้วยกระดาษกรองและแช่ไว้ในน้ำกลั่น
- ◆ ถ่ายลงในจานแก้วเลี้ยงเชื้อ คัดเลือกชิ้นสีเหลืองอ่อนและชิ้นใสไม่มีสี ออกจากส่วนผสมอื่นๆ โดยใส่ในบีเกอร์ขนาดเล็ก พร้อมทำเครื่องหมายไว้
- ◆ ล้างส่วนชิ้นสีเหลืองอ่อนและชิ้นใสไม่มีสีด้วยน้ำกลั่น 5-6 ครั้ง เพื่อล้างน้ำตาลออกจากตัวอย่างให้มากที่สุด และผึ่งไว้บนกระดาษกรองให้แห้ง
- ◆ ถ่ายลงในจานแก้วเลี้ยงเชื้อ เกลี่ยให้ตัวอย่างเรียบเสมอกัน ทำเครื่องหมายไว้ด้วยดินสอหรือปากกาที่ทนความร้อน นำไปอบที่อุณหภูมิ 80-100 องศาเซลเซียส จนแห้ง หากไม่แห้งควรเก็บไว้ในเดสิเคเตอร์ (ข้อ 3.2.11) และอบจนแห้ง
- ◆ เก็บตัวอย่างในขวดขนาดเล็ก ปิดฝาให้สนิท และทำเครื่องหมายของตัวอย่าง
- ◆ นำไปตรวจเอกลักษณ์ด้วยเทคนิคอินฟราเรด สเปกโทรสโกปี
- ◆ ถ้าเป็นรังกแห้ง บดละเอียด และนำไปตรวจเอกลักษณ์โดยไม่ต้องเตรียมตัวอย่าง

3.4.6 การวิเคราะห์คุณค่าทางโภชนาการของรังกแห้ง เปรียบเทียบกับวัตถุตัวอย่างของกลางจากสถานี

ตำรา

วิเคราะห์โปรตีน ไขมัน คาร์โบไฮเดรต ความชื้น กาก ถ้ำ ตามวิธี AOAC (2000)

วิเคราะห์แร่ธาตุและโลหะหนัก ตามวิธี In-house method based on AOAC (2000)

บทที่ 4

ผลการศึกษาทดลอง

การศึกษาทดลองเพื่อพิสูจน์ตัวอย่างรังนกเชิงคุณภาพได้วิเคราะห์ทดสอบหลายวิธี ตัวอย่างที่ใช้คือ เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป ตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจ ยางคารายา ลูกสำรอง และ โดยมี “รังนก” จากบริษัทรังนกแหลมทองสยามจำกัด ซึ่งได้รับสัมปทานการเก็บรังนกในภาคใต้ เป็น รังนกอ้างอิงสำหรับการเปรียบเทียบผลวิเคราะห์

4.1 การทดสอบสมบัติทางกายภาพ ด้านการละลายได้ผลดังนี้

- 4.1.1 รังนกแห้ง (รูปที่ 3 รูปที่ 4 รูปที่ 5 ภาคผนวก 2) ละลายน้ำได้เล็กน้อย พองตัวขึ้นไม่มาก ลักษณะของรูปทรงรังนกหลังการแช่น้ำเหมือนเดิมก่อนการแช่น้ำ และแยกเป็นเส้นขนาดเล็กได้
- 4.1.2 ตัวอย่างของกลาง (รูปที่ 7 รูปที่ 9 ภาคผนวก 2) ละลายน้ำได้ มีลักษณะเป็นแผ่นสีเหลืองอ่อน เป็นเมือก และมีกลิ่นเหม็นที่เกิดจากการหมักเมื่อทิ้งไว้ข้ามคืน และบางส่วนมีลักษณะใส ไม่มีสี พองตัวและอุ้มน้ำได้ดี อยู่ในวัตถุตัวอย่างขึ้นเดียวกัน
- 4.1.3 ยางคารายา (รูปที่ 10 ภาคผนวก 2) ไม่ละลายน้ำและเอทานอล เมื่อแช่น้ำจะดูดซับน้ำได้ดี และพองตัวมากขึ้นหลายเท่า
- 4.1.4 ลูกสำรอง (รูปที่ 11 ภาคผนวก 2) เมื่อแช่น้ำจะพองตัวและอุ้มน้ำมากกว่าคล้ายยางคารายา ซึ่งแยก ส่วนที่พองตัวออกจากเปลือกและเมล็ดได้ง่ายขึ้น

จากผลวิเคราะห์ดังกล่าวข้างต้นจะสังเกตเห็นว่ารังนกมีลักษณะเฉพาะของการละลาย ในน้ำซึ่งแตกต่างจากตัวอย่างของกลางและยางคารายาอย่างเห็นได้ชัด เนื่องจากมีส่วนประกอบเป็น สารต่างชนิดที่มีสมบัติเฉพาะตัว

4.2 การทดสอบโปรตีนกับสารละลายนินไฮดรินในเอทานอล (ตารางที่ 2 ภาคผนวก 1)

- 4.2.1 พบว่ารังนกแห้งจังหวัดชุมพร จังหวัดสงขลา มีสีน้ำเงินม่วงซึ่งเหมือนกับรังนกในเครื่องดื่ม รังนกสำเร็จรูปจำนวน 9 ตัวอย่าง (รูปที่ 13 และรูปที่ 14 ภาคผนวก 3)
- 4.2.2 ตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจนครบาลพลับพลาไชย 1 และสถานีตำรวจนครบาลหลัก สอง ยางคารายา ลูกสำรอง และเครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป ไม่มีสีน้ำเงินม่วงจำนวน 19 ตัวอย่าง

4.3 ผลวิเคราะห์ประมาณโปรตีน (ตารางที่ 3 ตารางที่ 4 ตารางที่ 5 และ ตารางที่ 6 ภาคผนวก 1 รูปที่ 20 ภาคผนวก 3)

- 4.3.1 โปรตีนของรังนก ร้อยละ โดยน้ำหนัก 52.6-56.9 และโปรตีนของรังนกจากสถานีตำรวจร้อย ละ โดยน้ำหนัก 49.3
- 4.3.2 โปรตีนของเครื่องดื่มรังนก ร้อยละ โดยน้ำหนัก 0.003-1.33

- 4.3.3 โปรตีนของวัตถุตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจ ร้อยละ โดยน้ำหนัก 1.85 และ 2.09
- 4.3.4 โปรตีนของก้อนยางคารายาร้อยละ โดยน้ำหนัก 0.85 และลูกสำรองส่วนที่พองตัวเมื่อแช่น้ำ ร้อยละ โดยน้ำหนัก 0.02
- 4.4 ผลการวิเคราะห์ชนิดและปริมาณกรดอะมิโนของรังนกแห้ง (ตารางที่ 10 ภาคผนวก 1)
การวิเคราะห์กรดอะมิโนในตัวอย่างรังนกพบว่าฟีนอลอะลาีนมีปริมาณมากที่สุด 69.2-70.3 มก./100ก. รองลงมาได้แก่ แอสปาร์ติก 42.8-45.6 มก./100 ก. และซีรีน 37.9-42.5 มก./100 ก.
- 4.5 ผลการวิเคราะห์ชนิดและปริมาณกรดอะมิโนของเครื่องดื่มรังนก (ตารางที่ 11 ภาคผนวก 1)
การวิเคราะห์กรดอะมิโนในตัวอย่างเครื่องดื่มรังนก พบว่าปริมาณกรดอะมิโน 18 ชนิดเป็นสัดส่วนโดยตรงกับปริมาณโปรตีนที่มีในตัวอย่าง และมีลักษณะของโครมาโตแกรมเป็นลายพิมพ์เดียวกับรังนกแห้ง
- 4.6 การตรวจสอบชนิดของน้ำตาลโดยเทคนิค TLC (Thin Layer Chromatography) (รูปที่ 7 และ 8 ภาคผนวก 1 รูปที่ 15 รูปที่ 16 รูปที่ 17 ภาคผนวก 3) ได้ผลดังนี้
- 4.6.1 รังนกมีน้ำตาลกาแล็กโทส (galactose)
- 4.6.2 ส่วนที่พองตัวของตัวอย่างของกลาง และเครื่องดื่มรังนก ยางคารายา และลูกสำรอง มีน้ำตาลกาแล็กโทส แรมโนส (rhamnose) และกรดกาแล็กทิวโรนิก (galacturonic acid)
- 4.6.3 ส่วนที่ละลายน้ำของตัวอย่างของกลางพบน้ำตาลกลูโคส
- 4.7 การวิเคราะห์เชิงคุณภาพเพื่อยืนยันผลว่าตัวอย่างเป็นรังนก ได้ตรวจเอกลักษณ์ของสารด้วยเทคนิคอินฟราเรดสเปกโทรสโกปี (Infrared Spectroscopy) มีผลดังนี้
- 4.7.1 อินฟราเรดสเปกตรัม (สรุปตำแหน่งไว้ในตารางที่ 14 และตารางที่ 15 ภาคผนวก 1) ของรังนกทุกชนิดมีลักษณะเป็นลายพิมพ์เดียวกัน ซึ่งพบว่าอินฟราเรดสเปกตรัมของรังนกแห้งที่นำไปแช่น้ำจนนุ่มแล้วอบแห้ง (หน้า 70 และหน้า 71) มีลักษณะคล้ายของรังนกของตัวอย่าง “เครื่องดื่มรังนก” (หน้า 66 และหน้า 67) และเปรียบเทียบกับรังนกที่เก็บไว้นานราว 30 ปี จังหวัดพัทลุง (รูปที่ 6 ภาคผนวก 2) พบว่าอินฟราเรด สเปกตรัมไม่แตกต่างกัน สิ่งที่เปลี่ยนไปคือสีของรังนกเป็นสีเหลืองเข้ม
- 4.7.2 อินฟราเรดสเปกตรัมของยางคารายา ลูกสำรอง (หน้า 75) ที่แช่น้ำแล้วอบแห้งและเครื่องดื่มรังนกที่ขายราคาถูก มีลักษณะพิมพ์เดียวกัน (ตารางที่ 14 ภาคผนวก 1)
- 4.7.3 อินฟราเรดสเปกตรัมของรังนกและตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจนครบาลพลับพลาไชย 1 และสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง จำแนกได้ดังนี้
- 4.7.3.1 อินฟราเรดสเปกตรัมของวัตถุตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง คล้ายอินฟราเรดสเปกตรัมของรังนกจังหวัดชุมพรและจังหวัดสงขลา
- 4.7.3.2 อินฟราเรดสเปกตรัมส่วนที่พองตัวของวัตถุตัวอย่างของกลางมีลักษณะสี ไม่มีสี (หน้า 64 และหน้า 65) คล้ายอินฟราเรดสเปกตรัมของยางคารายา (หน้า 61 และหน้า 68)

- 4.7.3.3 อินฟราเรดสเปกตรัมส่วนที่เป็นแผ่น (หน้า 63) สีขาวขุ่น มีลักษณะเป็นเมือก คล้ายอินฟราเรดสเปกตรัมของแป้งข้าวเจ้า (rice starch) (หน้า 61)
- 4.7.3.4 อินฟราเรดสเปกตรัมส่วนที่เป็นเม็ดสีน้ำตาล คล้ายอินฟราเรดสเปกตรัมของแป้งข้าวเจ้า เช่นเดียวกับข้อ 4.7.3.3
- 4.7.3.5 อินฟราเรดสเปกตรัมของตัวอย่าง “เครื่องคัมรังก” บางยี่ห้อ แสดงให้เห็นว่า ใช้วัตถุดิบที่ไม่ใช่รังกกล่าวคือ ยางคาราเยาเมื่อเก็บไว้นานเกินไปจะกลายเป็นเจล และดูดซับน้ำตาลกรวดไว้เป็นเนื้อเดียวกัน อินฟราเรดสเปกตรัมจึงเป็นของน้ำตาลกรวดโดยบังคบังตัวอย่างที่แท้จริง เช่นตัวอย่าง WC.170 และ WC.176 (ตารางที่ 15 ภาคผนวก 1)
- 4.7.3.6 อินฟราเรดสเปกตรัมของวัตถุที่ผสมกับรังกใน “เครื่องคัมรังก” (หน้า 62) ซึ่งมีลักษณะใสเป็นวุ้น คล้ายอัลจินเต (หน้า 61) ซึ่งเป็นสารสกัดจากสาหร่ายทะเล

4.8 ผลการวิเคราะห์คุณค่าทางโภชนาการของรังกแห้งเปรียบเทียบกับวัตถุตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจ (ตารางที่ 13 ภาคผนวก 1) (รูปที่ 18 รูปที่ 19 ภาคผนวก 3)

ความแตกต่างของส่วนประกอบของรังกแห้งและวัตถุตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจที่เห็นชัดเจนคือ รังกแห้งมีค่าพลังงานความร้อน 300-318.6 กิโลแคลอรีต่อ 100 กรัม มีปริมาณโปรตีน ร้อยละโดยน้ำหนัก 49.3-56.9 ความชื้น ร้อยละโดยน้ำหนัก 17.8-18.2 คาร์โบไฮเดรต (โดยการคำนวณ) ร้อยละโดยน้ำหนัก 21.0-22.7 ไขมัน ร้อยละโดยน้ำหนัก 7.03-10.2 กาก ร้อยละโดยน้ำหนัก 0.07-0.08 ปริมาณโซเดียม โปแตสเซียม แคลเซียม 1182.9-1572, 11.5-60.1, 814.0-2115.2 มก./100 ก. ตามลำดับ เหล็ก ทองแดง สังกะสี ตะกั่ว สารหนู แมงกานีส 11.7-56.3, 3.81-5.48, 0.07-0.21, ไม่พบ-0.04, 1.47-11.6 มก./กก. ตามลำดับ ไม่พบแคดเมียม

วัตถุตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจ มีค่าพลังงานความร้อน 314.4, 331.5 กิโลแคลอรีต่อ 100 กรัม ความชื้น ร้อยละโดยน้ำหนัก 16.3, 15.5 โปรตีน ร้อยละโดยน้ำหนัก 1.85, 2.09 คาร์โบไฮเดรต (โดยการคำนวณ) ร้อยละโดยน้ำหนัก 74.6, 76.4 ไขมัน ร้อยละโดยน้ำหนัก 0.85, 2.13 แป้ง ร้อยละโดยน้ำหนัก 55.9, 59.7 เกล็ด ร้อยละโดยน้ำหนัก 5.95, 3.93 กาก ร้อยละโดยน้ำหนัก 0.21, 0.36 ปริมาณโซเดียม 548.1, 202.5 มก./100 ก. โปแตสเซียม 446.0, 524.4 มก./100 ก. แคลเซียม 654.5, 761.7 มก./100 ก. ฟอสฟอรัส 64.0, 40.5 มก./100 ก. เหล็ก 116.9, 194.0 มก./กก. ทองแดง 1.42, 1.87 มก./กก. สังกะสี 6.65, 6.55 มก./กก. ตะกั่ว 0.01, ไม่พบ มก./กก. สารหนู 0.07, 0.28 มก./กก. แมงกานีส 14.2, 15.4 มก./กก. และไม่พบแคดเมียม

4.9 การตรวจสอบการปลอมปนในตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง ใช้เทคนิคแก๊สโครมาโทกราฟี (Gas Chromatography) พบว่าน้ำมันที่สกัดได้จากตัวอย่างของกลางมีส่วนประกอบของกรดไขมัน (fatty acids profile) คล้ายกับน้ำมันปาล์ม (รูปที่ 21 ภาคผนวก 4) (ตารางที่ 12 ภาคผนวก 1)

บทที่ 5

วิจารณ์ผลการวิเคราะห์

5.1 ผลการทดสอบสมบัติทางกายภาพ ด้านการละลาย เป็นข้อมูลเบื้องต้นที่บอกความแตกต่างของรังนก และวัตถุตัวอย่างอื่นๆ ได้ เพราะว่ารังนกไม่มีส่วนผสมของแป้ง ขางคารายา หรือยางชนิดอื่นผสมอยู่ รังนกเป็นผลผลิตของนก จึงไม่ควรพบว่ามีส่วนผสมซึ่งมาจากพืชผสมในรังนกโดยเฉพาะยางที่เป็นผลผลิตของต้นไม้หรือสาหร่ายทะเล เมื่อแช่รังนกแห้งในน้ำ รังนกจะอ่อนตัวและสามารถดึงแยกเป็นเส้นได้ง่าย วัตถุตัวอย่างของกลางเมื่อแช่น้ำข้ามคืนเกิดกลิ่นเหม็นเปรี้ยวเนื่องจากการหมักของแป้ง ทดสอบแป้งในตัวอย่าง โดยเติมสารละลายไอโอดีนลงไปจะเกิดสีน้ำเงินเข้มทันที (รูปที่ 24 ภาคผนวก 4) ถ้าไม่มีแป้งจะไม่เกิดสีน้ำเงิน ขางคารายาและลูกสำรองสามารถดูดซับน้ำจนพองตัวได้หลายเท่า ซึ่งต่างจากรังนกอย่างชัดเจน

5.2 รังนกแห้ง จังหวัดชุมพร จังหวัดสงขลา มีสีน้ำเงินม่วงกับสารละลายไนโตรเจนในเอทานอลเป็นผลการทดสอบโปรตีน และกรดอะมิโนหรือเปปไทด์ ในตัวอย่าง ปฏิกริยาดังกล่าวเกิดไวมากดังนั้นถ้าตัวอย่างไม่มีสีเกิดขึ้นแสดงว่าตัวอย่างไม่มีส่วนผสมของโปรตีนอยู่เลย ถึงแม้ว่าจะพบว่าปริมาณโปรตีนเป็นตัวเลขมากแต่ไม่ได้หมายความว่าจะมีโปรตีนมากด้วยเพราะว่าค่าโปรตีนคำนวณจากปริมาณของไนโตรเจนแหล่งที่มาของไนโตรเจนอาจจะมาจากสารอนินทรีย์อื่นก็เป็นได้ การทดสอบตัวอย่างเครื่องดื่มรังนกที่มีจำหน่ายในท้องตลาด ซึ่งวางจำหน่ายตามบาหวิถึ ในซูเปอร์มาร์เก็ตในราคาต่อขวดหรือต่อถุงประมาณ 10-30 บาท ไม่พบโปรตีนในตัวอย่าง แสดงว่ามีการใช้วัตถุคิบอื่นที่ไม่ใช่รังนกผลิตเป็นเครื่องดื่มรังนกออกขายในชื่อของ “เครื่องดื่มรังนกแท้” จำนวนของเครื่องดื่มที่ตรวจพบมีจำนวนไม่ต่ำกว่า 7 ยี่ห้อ การสังเกตอย่างง่ายในการเลือกซื้อคือ ถ้ามีเฉพาะชั้นใส ไม่มีสี ให้สันนิษฐานขั้นต้นว่าเป็นรังนกของปลอม ถ้ามีชั้นสีเหลืองอ่อนอาจมีขนอ่อนปะปนอยู่บ้าง ก็อาจจะใช่รังนก ทั้งนี้ให้ดูราคาประกอบด้วย

ในการตรวจสอบโปรตีนของวัตถุตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจนครบาลพลับพลาไชย 1 และสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง ขางคารายา ลูกสำรอง และเครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป ไม่มีสีน้ำเงินม่วงกับสารละลายไนโตรเจน แสดงว่าไม่มีโปรตีนในตัวอย่างดังกล่าว (มีความพยายามทำรังนกปลอมโดยเลียนแบบให้มีรูปร่าง ขนาด ลักษณะภายนอกให้ดูเหมือนรังนกที่มีสิ่งสกปรกเจือปนอยู่ด้วยโดยเฉพาะมีขนนกขนาดเล็กอัดแน่นกับวัตถุที่ทำขึ้น)

จากรูปที่ 20 ภาคผนวก 3 จะเห็นได้ชัดว่าเครื่องดื่มรังนก มีปริมาณโปรตีนมากกว่าร้อยละโดยน้ำหนัก 33 แต่เครื่องดื่มรังนกปลอมมีโปรตีนสูงสุคร้อยละ โดยน้ำหนัก 0.02 เท่านั้น (ตารางที่ 4 ภาคผนวก 1) และก้อนขางคารายาแห้งมีโปรตีนร้อยละโดยน้ำหนัก 0.58 (ตารางที่ 6 ภาคผนวก 1)

- 5.3 ผลการวิเคราะห์ชนิดและปริมาณกรดอะมิโนของรังนกแห้ง (ตารางที่ 10 ภาคผนวก 1)
 การวิเคราะห์กรดอะมิโนในตัวอย่างรังนกพบว่าฟีนิลอลานีนมีปริมาณมากที่สุด 69.2-70.3 มก./100ก. รองลงมาได้แก่ แอสปาร์ติก 42.8-45.6 มก./100 ก.และซีรีน 37.9-42.5 มก./100 ก. ลักษณะของโครมาโตแกรม มีเอกลักษณ์และเป็นลายพิมพ์เดียวกันทั้งรังนกขาวและรังนกแดง
- 5.4 ผลการวิเคราะห์ชนิดและปริมาณกรดอะมิโนของเครื่องดื่มรังนก (ตารางที่ 11 ภาคผนวก 1)
 การวิเคราะห์กรดอะมิโนในตัวอย่างเครื่องดื่มรังนก (รูปที่ 22-23 ภาคผนวก 4) พบว่าปริมาณกรดอะมิโน 20 ชนิดเป็นสัดส่วนโดยตรงกับปริมาณโปรตีนที่มีในตัวอย่าง และมีลักษณะของโครมาโตแกรมเป็นลายพิมพ์เดียวกับรังนกแห้งดังนั้นการตรวจพิสูจน์จึงสามารถเปรียบเทียบของโครมาโตแกรมของรังนกในผลิตภัณฑ์เครื่องดื่มรังนกกับรังนกแห้งได้
- 5.5 การตรวจสอบชนิดของน้ำตาลโดยเทคนิค TLC พบน้ำตาลกาแล็กโทส (galactose) ในรังนกแห้ง และพบน้ำตาลกาแล็กโทส แรมโนส (rhamnose) และกรดกาแล็กทิวโรนิก (galacturonic acid) ในยางคาราชา วัตถุประสงค์ของกลางและถูกสำรวจส่วนที่พองตัวและอบแห้ง ผลวิเคราะห์ดังกล่าวตรงกับข้อมูลของยางคาราชาเป็นลักษณะเฉพาะของยางชนิดนี้ เป็นการยืนยันผลว่าวัตถุประสงค์ของกลางมีส่วนผสมของยางคาราชาและคาดว่าน่าจะมีแป้งผสมด้วยเนื่องจากพบน้ำตาลชนิดเดียวคือกลูโคสในส่วนที่ละลายน้ำได้
- 5.6 การตรวจเอกลักษณ์ของรังนกด้วยเทคนิคอินฟราเรด สเปกโทรสโกปี เป็นการตรวจวิเคราะห์เชิงคุณภาพสามารถยืนยันผลว่าตัวอย่างเป็นรังนกได้แม่นยำ เนื่องจากอินฟราเรดสเปกตรัม มี absorption band (cm^{-1}) ของรังนกเป็นลายพิมพ์เดี่ยวไม่ว่าจะเป็นรังนกแอนกีนรังชนิดใด การเก็บรังนกไว้นานขึ้นไม่ทำให้คุณค่าต่างไปจากเดิมมากนัก ขึ้นอยู่กับสภาวะของการเก็บรักษา อินฟราเรดสเปกตรัมของรังนกที่เก็บไว้นานประมาณ 30 ปี มีลักษณะคล้ายรังนกที่ผ่านการแช่น้ำแล้วอบแห้งอีกครั้ง และคล้ายรังนกในเครื่องดื่มรังนกที่ผ่านกรรมวิธีให้ความร้อนจนเส้นของรังแยกจากกันและมีลักษณะคล้ายวุ้น
- นอกจากนี้ อินฟราเรดสเปกตรัมของยางคาราชา ถูกสำรวจที่แช่น้ำแล้วอบแห้งมีลักษณะลายพิมพ์เดียวกัน ต้นสำรวจหรือพืงทะเลายให้สารคล้ายยางคาราชาในผลขนาดเล็กสีน้ำตาล (รูปที่ 11 ภาคผนวก 2) ในเครื่องดื่มสำเร็จรูปพบว่าโดยมากจะใช้ยางคาราชา เพราะเมื่อแช่น้ำจะใส ไม่มีสี แต่ถูกสำรวจจะมีสีน้ำตาลของถูกไม้
- อินฟราเรดสเปกตรัมของรังนกอ้างอิง จากสถานีตำรวจนครบาลหลักสองเป็นรังนกแท้ แต่ อินฟราเรดสเปกตรัมของวัตถุประสงค์ของกลาง (หน้าที่ 63) คล้ายแป้งข้าวเจ้า (rice starch) (หน้าที่ 61) และมียางคาราชาผสมด้วยเครื่องดื่มรังนกหลายยี่ห้อนิยมเติมอัลจินตหรืออัลจินเพื่อเพิ่มเนื้อให้เครื่องดื่มข้นขึ้น

อินฟราเรดสเปกตรัมของตัวอย่าง “เครื่องคั้มรังนก” บางยี่ห้อ เป็นอินฟราเรดสเปกตรัมของน้ำตาลกรวดแสดงให้เห็นว่าเกือบผลิตภัณฑ์ไว้นานเกินไปจนยางคาราจะกลายเป็นเจลและดูดซับน้ำตาลกรวดไว้นั้นเป็นเนื้อเดียวกัน อินฟราเรดสเปกตรัมจึงเป็นของน้ำตาลกรวดโดยบังตัวอย่างที่แท้จริงซึ่งพบในตัวอย่าง WC.170 และ WC.176 (ตารางที่ 15 ภาคผนวก 1)

นอกจากการเลียนแบบรูปร่างของรังนกแล้ว ยังทำให้ดูคล้ายรังนกโดยการทอดวัตถุตัวอย่างในน้ำมัน จึงพบว่ามีน้ำมันมากถึงร้อยละโดยน้ำหนัก 2.1 ซึ่งตรวจสอบได้โดยใช้เทคนิคแก๊สโครมาโทกราฟี (ตารางที่ 12 ภาคผนวก 1)

อินฟราเรดสเปกตรัมของชิ้นใสคล้ายวุ้นที่ใส่ในเครื่องคั้มสำเร็จรูปรังนก พบว่าคล้ายอัลจินต (Lab No. UZ.911 หน้า 61 และหน้า 62 ภาคผนวก 5)

5.6 ผลการวิเคราะห์คุณค่าทางโภชนาการของรังนกแห้งเปรียบเทียบกับรังนกของกลาง (ตารางที่ 13 ภาคผนวก 1 และรูปที่ 18 ภาคผนวก 3) ผลวิเคราะห์รังนกสอดคล้องกับการวิเคราะห์เมื่อ พ.ศ. 2474 พ.ศ. 2497 ในตารางที่ 1 (หน้า 6) ซึ่งได้วิเคราะห์แร่ธาตุและโลหะหนักเพิ่มเติม เป็นที่น่าสังเกตว่า รังนกสีแดงมีธาตุเหล็กมากกว่ารังนีสีขาว

5.7 การตรวจสอบสารปลอมปนในวัตถุตัวอย่างจากสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง โดยใช้เทคนิคแก๊สโครมาโตกราฟี (Gas Chromatography) พบว่าน้ำมันที่สกัดได้จากวัตถุตัวอย่างของกลางมีส่วนประกอบของกรดไขมัน (fatty acids profile) คล้ายกับน้ำมันปาล์ม (รูปที่ 21 ภาคผนวก 4) (ตารางที่ 12 ภาคผนวก 1)

การวิเคราะห์คุณค่าทางโภชนาการของรังนกแห้งทั้ง 3 ชนิด พบว่าส่วนประกอบหลักคือ โปรตีน ซึ่งมีค่าสูงถึงร้อยละโดยน้ำหนัก 49.3-56.9 คาร์โบไฮเดรต ร้อยละโดยน้ำหนัก 21-22.7 ซึ่งการตรวจสอบวัตถุตัวอย่างของกลาง พบว่าส่วนประกอบหลักเป็นคาร์โบไฮเดรต (โดยการคำนวณ) ร้อยละโดยน้ำหนัก 74.6 และ 76.4 โปรตีน ร้อยละโดยน้ำหนัก 2.09 และ 1.65 ไขมัน ร้อยละโดยน้ำหนัก 0.85 และ 2.13 และพบแป้ง ร้อยละโดยน้ำหนัก 55.9 และ 59.7 ดังนั้นจึงสามารถสรุปได้ว่า วัตถุตัวอย่างของกลางเป็นวัตถุที่ทำขึ้นจากส่วนของแป้งและยางคาราแล้วทอดในน้ำมันปาล์มให้มีสี

ในการตรวจสอบการปลอมของรังนกอาจต้องนำผลการตรวจชนิดและปริมาณของกรดอะมิโนประกอบการพิจารณาด้วย เนื่องจากโปรตีนแต่ละชนิดมีส่วนประกอบของกรดอะมิโนต่างกัน ซึ่งตัวอย่างชนิดเดียวกันจะมีโครมาโตแกรมของกรดอะมิโนเป็นลายพิมพ์เดียวกัน แม้ปริมาณของโปรตีนจะมากหรือน้อย ก็สามารถดูลักษณะของโครมาโตแกรมได้

การตรวจวิเคราะห์รังนกในห้องปฏิบัติการสามารถประเมินผลการตรวจสอบโปรตีน การหาปริมาณโปรตีนและพิจารณาอินฟราเรดสเปกตรัมของตัวอย่าง เปรียบเทียบกับผลวิเคราะห์รังนก การตรวจสอบส่วนผสมอื่น ๆ นอกจากรังนกต้องใช้วิธีการวิเคราะห์หลายวิธี เพื่อนำผลมาเปรียบเทียบกับสารอ้างอิงที่มีในเอกสารทางวิชาการต่าง ๆ ซึ่งผู้วิเคราะห์ต้องตามผู้ผลิตให้ทันด้วย เพราะปัจจุบันมีสารปรุงแต่งอาหารชนิดใหม่ ๆ ออกสู่ตลาดเสมอ

บทที่ 6

สรุปผล

การตรวจสอบรังนกเบื้องต้น ควบคุมการละลายเมื่อนำไปแช่น้ำ รังนกหลังการแช่น้ำจะมีรูปร่างคงเดิม แต่ฟองขึ้นเล็กน้อย ยางคารายาและถูกสำรวจ จะอ้วนน้ำฟองตัวมากขึ้นหลายเท่า

การตรวจสอบโปรตีนในรังนก เกิดสีน้ำตาลเงินม่วงกับสารละลายนินไฮดรินในเอทานอลที่ร้อน ทุกตัวอย่างแสดงว่า มีโปรตีนและกรดอะมิโน ส่วนยางคารายา อัลจินเตในเครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป และถูกสำรวจ ไม่เกิดสีน้ำตาลเงินม่วง ซึ่ง ไม่มีโปรตีน

การย่อยรังนกด้วยกรดซัลฟิวริก จะพบน้ำตาลกาแล็คโทสในสารละลาย ในยางคารายาพบน้ำตาลกาแล็คโทส แรมโนส กรดกาแล็คทิวโรนิก เป็นลักษณะที่บ่งชี้ได้ว่าตัวอย่างเป็นยางคารายา

คุณค่าทางโภชนาการของรังนกแห้ง มีโปรตีนร้อยละ โดยน้ำหนัก 49.3-56.9 เป็นองค์ประกอบหลัก คาร์โบไฮเดรต ร้อยละโดยน้ำหนัก 21-22.7 ไม่พบไขมัน แร่ธาตุมีโซเดียม ร้อยละโดยน้ำหนัก 1.2-1.6 และแคลเซียม ร้อยละโดยน้ำหนัก 0.8-2.1 โลหะหนักมีตะกั่ว 0.07-0.21 มิลลิกรัม/กิโลกรัม สารหนู ไม่พบ-0.04 มิลลิกรัม/กิโลกรัม

รังนกมีลายพิมพ์อินฟราเรดสเปกตรัม เป็นเอกลักษณ์ ไม่ว่าจะป็นรังแดงหรือรังขาว รังนกแห้งและรังนกในเครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป ให้ผลลักษณะเดียวกันเสมอ ชนิดและปริมาณของกรดอะมิโนก็มีลักษณะคล้ายกันคือ โครมาโตแกรมของกรดอะมิโน 18 ชนิด มีลักษณะเป็นลายพิมพ์เดียวกันด้วย แม้ว่ารังนกจะผ่านความร้อนจนอ่อนนุ่ม เมื่อนำมาล้างน้ำตาลออกแล้วอบให้แห้ง คุณค่าทางโภชนาการยังคล้ายของเดิม ดังนั้นจึงสามารถนำผลวิเคราะห์และทดสอบโปรตีน ปริมาณโปรตีน ร่วมกับผลวิเคราะห์ชนิดและปริมาณของกรดอะมิโน หรืออินฟราเรดสเปกตรัม เพื่อประเมินว่าเป็นตัวอย่างรังนกหรือไม่ได้้อย่างถูกต้อง

เครื่องดื่มรังนกส่วนใหญ่เป็นเครื่องดื่มที่ใช้ยางคารายาเป็นวัตถุดิบในการผลิต ไม่ใช่รังนก มีบริษัทน้อยรายที่ผลิตเครื่องดื่มรังนกจากรังนกแท้ของแท้ เนื่องจากมีราคาสูง จึงเติมส่วนผสมให้มีเนื้อมากขึ้น เช่น อัลจินเต ซึ่งมองด้วยตาเปล่าอาจคิดว่าเป็นรังนก

การตรวจพิสูจน์วัตถุตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจ 2 แห่งพบว่า มีรูปร่าง ลักษณะคล้ายกัน และผลการวิเคราะห์พบว่าวัตถุตัวอย่างของกลางทั้ง 2 ตัวอย่าง มีองค์ประกอบหลักเป็นแป้งร้อยละโดยน้ำหนัก 60 มีส่วนผสมเป็นยางคารายา แป้งข้าวเจ้าและน้ำมันปาล์ม อินฟราเรดสเปกตรัมคล้ายคารายาและแป้งข้าวเจ้า ไม่เหมือนรังนกแท้จากสถานีตำรวจและรังนกแท้อ้างอิง ดังนั้นวัตถุตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจจึงเป็นรังนกปลอม

เครื่องดื่มรังนกราคาถูก เช่น ราคาขวดละ 15-30 บาท หรือราคาถุงละ 20 บาท ล้วนเป็นยางคารายาทั้งสิ้น

การตรวจรังนกด้วยเทคนิคการวิเคราะห์หลายวิธีข้างต้น ให้ผลการวิเคราะห์และตรวจสอบซ้ำเป็นที่เชื่อถือได้ ทำให้สามารถบ่งชี้รังนกในตัวอย่างไม่ได้ ซึ่งโดยห้องปฏิบัติการประเมินผลจากข้อมูลผลการตรวจสอบโปรตีนด้วยนินไฮดริน ผลวิเคราะห์ปริมาณโปรตีนและอินฟราเรดสเปกตรัม และผลวิเคราะห์กรดอะมิโนของตัวอย่างเป็นข้อมูลยืนยันคุณภาพโปรตีนที่พบ การประเมินดังกล่าวจึงสามารถใช้เป็นวิธีตรวจพิสูจน์รังนกและการปลอมปนของผลิตภัณฑ์เครื่องดื่มรังนกในห้องปฏิบัติการได้ จากแนวทางการวิเคราะห์นี้ยังต้องศึกษาค้นคว้าเพิ่มเติม โดยเฉพาะวิเคราะห์รังนกเชิงปริมาณ เพื่อกำหนดเกณฑ์ควบคุมคุณภาพของผลิตภัณฑ์เครื่องดื่มรังนกต่อไป

กิตติกรรมประกาศ

ผลงานนี้ได้รับความร่วมมือและความอนุเคราะห์จากผู้บังคับบัญชาและเพื่อนร่วมงานหลายท่านโดยเฉพาะ คุณสุนทร เป็รื่องการ คุณสุจินต์ ศรีคงศรี คุณส่องแสง เลี้ยวชวลิต (ผู้อำนวยการโครงการเคมี) คุณจรรยา วัฒนทวีกุล คุณปรีชา ชรรณนิยม (ผู้อำนวยการโครงการวิทยาศาสตร์ชีวภาพ) คุณทรงศักดิ์ ถิ่นไพบูลย์ คุณปัทมา เทียนส่องใจ คุณสุจิตรา วิมลจิตต์ คุณจุฑาทิพย์ ลากวิบูลย์สุข คุณศิริบุญ พูลสวัสดิ์ คุณศรีสุดา ห่อมระฤก คุณพูนทรัพย์ วิชัยพงษ์ และคุณวิภาวรรณ ศรีมุข คุณบดี บุญชู (ข้าราชการบำนาญ กรมสรรพสามิต) ซึ่งได้มอบประกันแก่นักวิจัยจากจังหวัดพัทลุงเก็บไว้ราว 30 ปี ให้เพื่อศึกษาและตรวจพิสูจน์รังนกแท้ จึงใคร่ขอขอบคุณทุกท่านไว้ ณ ที่นี้ ที่ให้การสนับสนุนจนกระทั่งผลงานชิ้นนี้สำเร็จสมบูรณ์

เอกสารอ้างอิง

1. กระทรวงเศรษฐกิจ. ศาลาแยกธาตุ. อาหารและชนิดของอาหาร เรียบเรียงโดยนาย คาส ซี ซิมเมอร์แมน รายงานสำรวจโลกกิจตามชนบทประเทศไทย พ.ศ. 2473-2474 ฉบับที่ 6, เมษายน, 2473 ถึง มีนาคม 2474, พระนคร : โรงพิมพ์บางกอกไทม์ จำกัด, 2474, หน้า 19-20.
2. ข้อมูลการท่องเที่ยวแห่งประเทศไทย:เกาะสี ภูเขา . 2002. [ออนไลน์] [อ้างถึงวันที่ 19 พฤษภาคม 2545] เข้าถึงได้จาก <http://www.zwizz.com/travel/travelthai/south/phantthalong/kuangkanoon.htm>.
3. คนกรุงเทพฯบริโภคอาหารเสริมสุขภาพประเภทใดบ่อยที่สุด. 2002. [ออนไลน์] [อ้างถึงวันที่ 27 เมษายน 2545] เข้าถึงได้จาก http://www.ite.nectec.or.th/~elib/doctors/food_bangkokain1.html.
4. ความสัมพันธ์ไทย-จีน. 2002. [ออนไลน์] [อ้างถึงวันที่ 10 พฤษภาคม 2545] เข้าถึงได้จาก <http://www.thai-d.com/siam-china/neu/th-ch.htm>.
5. จังหวัดชุมพร : ทรัพยากรธรรมชาติทางทะเล. 2002. [ออนไลน์] [อ้างถึงวันที่ 27 เมษายน 2545] เข้าถึงได้จาก <http://www.moc.go.th/opscenter/cp/basisinfo4.htm>.
6. ดอกฝ้ายคำ(สุพรรณิการ์) . 2002. [ออนไลน์] [อ้างถึงวันที่ 19 พฤษภาคม 2545] เข้าถึงได้จาก <http://www.faikham.com/faikhamflo.htm>.
7. พรทิพย์ อังคปริษาเศรษฐ์. การทำฟาร์มนกแอ่นกินรัง. วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี. มกราคม-เมษายน, 2543, ปีที่ 15, ฉบับที่ 1, หน้า 47-52.
8. ฟูน กระจดศิลป์. นกนางแอ่น. วนสาร. มิถุนายน, เล่มที่ 9, 2481, หน้า 70-79.
9. มนตรี จุฬาววัฒน และคนอื่นๆ. ชีวเคมี. กรุงเทพมหานคร : โรงพิมพ์ ศ.ศ., 2530, หน้า 54.
10. สำนักคณะกรรมการอาหารและยา, พระราชบัญญัติอาหาร พ.ศ. 2522 พร้อมกฎกระทรวงและประกาศกระทรวงสาธารณสุข. กรุงเทพมหานคร : ชุมชนสหกรณ์การเกษตรแห่งประเทศไทย จำกัด, 2545. หน้า 1, 7, 11, 355.
11. สุธี ศุภรัฐวิกร. สถานภาพใหม่กับกฎหมายฉบับใหม่ของนกแอ่นกินรัง. *Birds Magazine*. ตุลาคม 2541, ปีที่ 1, ฉบับที่ 4, หน้า 21-22.
12. About Bird's Nest. 2002. [online] [cited 19 May 2002] available from <http://www.swallowbrand.com/nest.html>.
13. About Swiftlets., 2002 [online] [cited 19 September 2001] available from <http://img.ebigchina.com/cdimg108482/131342/0/1036015646.jpg>.
14. Blackburn, S., *Amino Acid Determination Methods and Techniques*, Estimation of the Amino Acids from the Column. New York : Marcel dekker 1968, p 69-70.

15. Davidson, Robert L. **Handbook of water soluble gums and resins**. New York : McGraw-Hill, 1980, p 2-13.
16. Earth Crash Documenting the Collapse of a Dying Planet, Rising Demand for Bird's nest Soup Endangering Swiftlets., 2002 [online] [cited 19 September 2001] available from <http://www.eces.org/articles/ static/ 97720560029868.shtml>.
17. Edible Birds Nests, 2002. [online] [cited 22 September 2002] available from <http://www.suanmokkh.org/ds/dy/dy5.nok1.htm>.
18. Food and Agricultural Organization of the United Nations, **Specifications for identity and purity**. 1983, 11-20 April, Geneva., 1983, p 22-23, 57-59.
19. Food and Agricultural Organization of the United Nations, **Specifications for identity and purity**. 1982, 19-28 April, Geneva., 1983, p 93.
20. How bird nest comes about, 2002. [online] [cited 18 June 2002] available from <http://www.skybusiness.com/goldwin/swallow.html>.
21. Leggett Bailey, J., **Techniques in Protein Chemistry**, 2nd rev. Amsterdam : Elsevier Publishing Company, 1967, p 86.
22. Newburger, S.H., Jones, J.H., and Clark, G.R. A Technique for Obtaining Infrared Spectra of Water Soluble Gums. **The Toilet Goods Association**, May, 1953, no.19, p 25-29.
23. Newburger, S.H., Jones, J.H., and Clark, G.R. A Technique for Obtaining Infrared Spectra of Water Soluble Gums. **The Toilet Goods Association**, December, 1952, no. 18, p 38-39.
24. Phang Na Bay and Edible Birds Nest Gathering, Thailand. 2002. [online] [cited 19 May 2002] available from http://www.reachtheworld.org/Phang_na_bay_and_edible_birds_html.
25. S. Kirk, Ronald., and Sawyer, Ronald., **Thin Layer Chromatography. Pearson's Composition and Analysis of Foods**. 9th ed. Singapore : Longman Singapore Publishers, 1989, p 186-187.
26. Swifts and Trade, 2002 [online] [cited 18 June 2002] available from <http://www.american.edu/ted/swift.htm>.
27. Thai Swallow Bird's nest Co.Ltd. **Certificate of analysis edible'nest**. Ref.no 8701/90/36/92/3 Issued by Schaller, R. dated June 10, 1954 Bangkok : Laboratory and Office, 1954.
28. Types of Bird's Nest. [online] [cited 4 February 2002] available from <http://www.borneodelights.com>.
29. Young et al. G.T., Amino-Acids, peptides, and proteins volume 1. **A Review for the Literature Published during 1968**, London : Chemical Society 1969. p 14.

ภาคผนวก

ภาคผนวก 1

ตาราง

ตารางที่ 2 ผลการทดสอบโปรตีน

ลำดับ ที่	ตัวอย่าง	ผลการทดสอบ	
		เกิดสีน้ำตาลม่วง	ไม่มีสี
1	รังก รังขาว จ. ชุมพร	√	
2	รังก รังแดง จ. ชุมพร	√	
3	รังก รังแดง จ. สงขลา	√	
4	รังก รังแดงจากสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง		√
5	รังกของกลางจากสถานีตำรวจนครบาลพลับพลาไชย 1		√
6	รังกของกลางจากสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง		√
7	รังกแท้เพื่อสุขภาพ		√
8	เครื่องคั้มรังก เพื่อสุขภาพ		√
9	เครื่องคั้มรังกสำเร็จรูปบรรจุขวดแก้ว		√
10	เครื่องคั้มรังกสำเร็จรูปบรรจุขวดพลาสติก		√
11	เครื่องคั้มเพื่อสุขภาพ		√
12	รังก เครื่องคั้มเพื่อสุขภาพ จากสะพานหิน จ.พิจิตร		√
13	เครื่องคั้มรังกแท้(สหกรณ์การเกษตร)		√
14	เครื่องคั้มรังกสำเร็จรูป จากซูปเปอร์มาเกต		√
15	เครื่องคั้มรังกสำเร็จรูป จากซูปเปอร์มาเกต		√
16	เครื่องคั้มรังกสำเร็จรูป จากซูปเปอร์มาเกต		√
17	เครื่องคั้มรังก จากร้านค้า บางโพ กทม.		√
18	เครื่องคั้มรังก จากร้านค้า บางซ้อ กทม.		√
19	เครื่องคั้มรังกสำเร็จรูป จากร้านค้า ปากเกร็ด นนทบุรี		√
20	เครื่องคั้มรังก จากร้านค้ากรมวิทยาศาสตร์บริการ		√
21	เครื่องคั้มรังกสำเร็จรูป จากซูปเปอร์มาเกต	√	
22	เครื่องคั้มรังกสำเร็จรูป จากซูปเปอร์มาเกต	√	
23	เครื่องคั้มรังกสำเร็จรูปจากซูปเปอร์มาเกต	√	
24	เครื่องคั้มรังกสำเร็จรูปสูตรไม่มีน้ำตาล	√	
25	เครื่องคั้มรังก หัวรังขาว จากร้านค้าที่เขาวราช	√	
26	เครื่องคั้มรังก หัวรังแดงจากร้านค้าที่เขาวราช	√	
27	เครื่องคั้มรังก รังกเลือดจากร้านค้าที่เขาวราช	√	
28	เครื่องคั้มรังก รังขาวจากร้านค้าที่เขาวราช	√	
29	เครื่องคั้มรังก แปลงนาม จากร้านค้าที่เขาวราช		√
30	เครื่องคั้มรังก รังกเส้นจากร้านค้าที่เขาวราช	√	
31	รังกเสริมสุขภาพ		√

ตารางที่ 3 ผลวิเคราะห์ปริมาณโปรตีนของรังนกจากธรรมชาติ

ลำดับ	ตัวอย่าง	โปรตีน (Nx6.25) ร้อยละโดยน้ำหนัก
1	รังนก รังขาว จ. ชุมพร	52.6
2	รังนก รังแดง จ. ชุมพร	56.9
3	รังนก รังแดง จ. สงขลา	56.6
4	รังนก รังแดงจากสถานีตำรวจหลักสอง	49.3

ตารางที่ 4 ผลวิเคราะห์โปรตีนของเครื่องดื่มรังนก

ลำดับ	ตัวอย่าง	โปรตีน (Nx6.25) ร้อยละโดยน้ำหนัก
1	รังนกแท้เพื่อสุขภาพ	0.003
2	เครื่องดื่มรังนก เพื่อสุขภาพ	0.005
3	เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูปบรรจุขวดแก้ว	0.02
4	เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูปบรรจุขวดพลาสติก	0.02
5	เครื่องดื่มเพื่อสุขภาพ	0.01
6	รังนก เครื่องดื่มเพื่อสุขภาพ จากสะพานหิน จ. พิจิตร	0.01
7	เครื่องดื่มรังนกแท้(สหกรณ์การเกษตร)	0.004
8	เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป จากซูเปอร์มาเกต	0.02
9	เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป จากซูเปอร์มาเกต	0.02
10	เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป จากซูเปอร์มาเกต	0.01
11	เครื่องดื่มรังนก จากร้านค้า บางโพ กทม.	0.003
12	เครื่องดื่มรังนก จากร้านค้า บางซื่อ กทม.	0.01
13	เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป จากร้านค้า ปากเกร็ด	0.02
14	เครื่องดื่มรังนก จากร้านค้ากรมวิทยาศาสตร์บริการ	0.006
15	เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป จากซูเปอร์มาเกต	0.33
16	เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป จากซูเปอร์มาเกต	0.46
17	เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูปจากซูเปอร์มาเกต	0.39
18	เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูปสูตร ไม่มีน้ำตาล ส่งวิเคราะห์ที่กรมวิทยาศาสตร์บริการ	0.60
19	เครื่องดื่มรังนก หัวรังขาว จากร้านค้าที่เขาวราช	0.72
20	เครื่องดื่มรังนก หัวรังแดงจากร้านค้าที่เขาวราช	0.53
21	เครื่องดื่มรังนก รังนกเลือดจากร้านค้าที่เขาวราช	0.43
22	เครื่องดื่มรังนก รังขาวจากร้านค้าที่เขาวราช	0.29
23	เครื่องดื่มรังนก แปลงนาม จากร้านค้าที่เขาวราช	0.07
24	เครื่องดื่มรังนก รังนกเส้นจากร้านค้าที่เขาวราช	1.33
25	รังนกเสริมสุขภาพ	0.008

ตารางที่ 5 ผลวิเคราะห์ปริมาณโปรตีนของรังนกของกลาง

ตัวอย่าง	โปรตีน (Nx6.25) ร้อยละโดยน้ำหนัก
รังนกของกลาง จากสถานีตำรวจนครบาลพลับพลาไชย 1	2.09
รังนกของกลาง จากสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง	1.85

ตารางที่ 6 ผลวิเคราะห์ปริมาณโปรตีนของ ขางคารายา และลูกตำรอง

ตัวอย่าง	โปรตีน (Nx6.25) ร้อยละโดยน้ำหนัก
ขางคารายา	0.58
ลูกตำรอง ส่วนที่พองตัวหลังจากแช่น้ำ 1 คืน	0.02

ตารางที่ 7 ผลวิเคราะห์ชนิดของน้ำตาในตัวอย่างรังนกและเครื่องดื่มรังนก

ตัวอย่าง	แรมโนส	กาแลคโทส	กรด กาแลคทิวโรนิก
รังนก รังขาว จ. ชุมพร	○	△	○
รังนก รังแดง จ. ชุมพร	○	△	○
รังนก รังแดง จ. สงขลา	○	△	○
รังนกแท้เพื่อสุขภาพ	△	△	△
เครื่องดื่มรังนก เพื่อสุขภาพ	△	△	△
เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูปบรรจุขวดแก้ว	△	△	△
เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูปบรรจุขวดพลาสติก	△	△	△
เครื่องดื่มเพื่อสุขภาพ	△	△	△
รังนก เครื่องดื่มเพื่อสุขภาพ จากสะพานหิน จ. พิจิตร	△	△	△
เครื่องดื่มรังนกแท้(สหกรณ์การเกษตร)	△	△	△
เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป	△	△	△
เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป	△	△	△
เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป	△	△	△
เครื่องดื่มรังนก จากร้านค้า บางโพ กทม.	△	△	△
เครื่องดื่มรังนก จากร้านค้า บางซื่อ กทม.	△	△	△
เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป จากร้านค้า ปากเกร็ด	△	△	△
เครื่องดื่มรังนก จากร้านค้ากรมวิทยาศาสตร์บริการ	△	△	△
เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป	△	△	△
เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป	△	△	△
เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูป	△	△	△
เครื่องดื่มรังนกสำเร็จรูปสูตรไม่มีน้ำตาล	△	△	△
เครื่องดื่มรังนก หัวรังขาว	○	△	○
เครื่องดื่มรังนก หัวรังแดง	○	△	○
เครื่องดื่มรังนก รังนกเลือด	○	△	○
เครื่องดื่มรังนก รังขาว	○	△	○
เครื่องดื่มรังนก แปลงนามหูลดาม	○	○	○
เครื่องดื่มรังนก รังนกเส้น	○	△	○
รังนกเสริมสุขภาพ	△	△	△

△= พบ

○= ไม่พบ

ตารางที่ 8 ผลวิเคราะห์ชนิดน้ำตาลของตัวอย่างรังนกของกลาง

ตัวอย่าง	แรมโนส	กาแลคโทส	กรด กาแลคทิวโรนิก	กลูโคส
รังนกของกลางจากสถานีตำรวจนครบาล พลับพลาไชย 1 ส่วน ใส ไม่มีสี	△	△	△	○
รังนกของกลางจากสถานีตำรวจนครบาล พลับพลาไชย 1 ส่วน สีขาวขุ่น	○	○	○	△
รังนกของกลางจากสถานีตำรวจนครบาล หลักสอง ส่วน ใส ไม่มีสี	△	△	△	○
รังนก รังแดง จากสถานีตำรวจนครบาล หลักสอง ส่วน สีน้ำตาล	○	○	○	△
รังนก รังแดง จากสถานีตำรวจนครบาล หลักสอง ส่วน สีขาวขุ่น	○	○	○	△

ตารางที่ 9 ผลวิเคราะห์ชนิดและปริมาณกรดอะมิโนของตัวอย่างของกลาง จากสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง
กรุงเทพฯ

กรดอะมิโน (มิลลิกรัม/100 กรัม)	รังนก		ตัวอย่างของกลาง (วัตถุเป็นแผ่นสีเหลือง-น้ำตาล)
	ตัวอย่างแห้ง	แช่น้ำ อบแห้ง	
แอสปาร์ติก	24.9	55.3	1.46
ทรีโอนีน	8.78	42.3	0.63
ซีรีน	16.6	50.8	0.82
กลูตามิค	23.1	39.4	2.43
โพรลีน	30.3	50.9	0.87
ไกลซีน	12.6	21.9	0.74
อะลานีน	10.2	16.1	0.82
ซิสตีน	8.24	16.9	0.37
วาลีน	23.7	38.7	0.80
เมไทโอนีน	ไม่พบ	3.93	0.22
ไอโซ-ลิวซีน	10.2	16.0	0.53
ลิวซีน	24.7	42.0	1.20
ไทโรซีน	ไม่พบ	42.2	0.57
ฟีนิลอะลานีน	49.0	86.3	0.78
ฮิสติดีน	9.52	21.7	0.34
ไกลซีน	11.4	21.2	0.67
อาร์จินีน	22.1	40.2	1.02
ทริปโตเฟน	2.42	18.0	0.33

ตารางที่ 10 ผลวิเคราะห์ชนิดและปริมาณกรดอะมิโน ตัวอย่างรังนก จากบริษัทรังนกแหลมทองสยามจำกัด
กรุงเทพฯ

กรดอะมิโน (มิลลิกรัม/100 กรัม)	รังนก		
	รังขาว จ.ชุมพร	รังแดง จ.ชุมพร	รังแดง จ.สงขลา
แอสปาร์ติก	44.9	45.6	42.8
ทรีโอนีน	34.9	35.6	30.8
ซีรีน	41.6	42.5	37.9
กลูตามิค	35.7	36.5	36.1
โพรลีน	39.6	42.0	36.7
ไกลซีน	18.6	19.4	18.0
อะลานีน	13.9	14.3	13.9
ซิสตีน	13.2	6.45	5.52
วาลีน	31.4	33.7	31.5
เมไทโอนีน	3.19	1.73	ไม่พบ
ไอโซ-ลิวซีน	13.8	14.4	13.8
ลิวซีน	34.5	36.1	33.9
ไทโรซีน	33.3	28.6	ไม่พบ
ฟีนิลอะลานีน	70.4	70.6	69.2
ฮิสติดีน	17.6	17.0	21.5
ไกลซีน	17.6	17.9	16.4
อาร์จินีน	32.1	33.0	30.4
ทริปโตเฟน	14.6	14.2	14.6

ตารางที่ 11 ผลการวิเคราะห์ชนิดและปริมาณกรดอะมิโน ตัวอย่างเครื่องต้มรังนก

กรดอะมิโน (มิลลิกรัม/100 กรัม)	เครื่องต้มรังนก									
	WC. 167	WC. 180	WC. 181	WC. 183	WC. 166	VU. 561	WA. 521	SK. 301	VO. 761	UZ. 911
โปรตีน	0.53	0.43	0.29	1.33	0.72	0.49	0.60	0.46	0.33	0.03
แอสปาร์ติก	43.20	36.72	20.85	100.13	53.69	41.11	48.91	44.66	29.18	1.90
ทรีโอนีน	31.80	26.49	15.05	77.64	39.12	37.63	33.92	28.61	20.05	1.78
ซีรีน	38.81	33.19	18.04	94.75	47.54	35.55	42.26	35.74	26.40	2.86
กลูตามิก	34.42	28.21	16.51	72.54	39.68	22.44	25.31	34.03	20.63	1.37
โพรลีน	36.55	26.09	15.12	86.99	42.97	25.10	34.98	40.42	16.48	1.36
ไกลซีน	17.73	15.28	8.99	42.16	22.15	14.91	19.63	21.94	11.50	0.92
อะลานีน	14.92	12.66	7.53	29.73	18.69	12.85	17.44	14.97	9.44	0.57
ซีสตีลีน	21.08	7.78	7.36	24.74	21.08	9.82	13.13	11.00	0.08	1.19
วาเลีน	27.26	23.22	14.0	68.17	33.35	28.78	30.67	29.61	18.49	0.68
เมไทโอนีน	0.11	0.19	ไม่พบ	6.42	0.07	ไม่พบ	0.56	1.00	ไม่พบ	ไม่พบ
ไอโซ-ลิวซีน	12.37	10.14	5.98	28.28	14.93	12.02	15.20	13.22	8.33	0.29
ลิวซีน	32.15	27.11	15.28	78.92	39.46	30.91	38.47	31.98	21.79	1.76
ไทโรซีน	22.30	19.12	10.95	60.46	29.90	25.37	28.63	22.52	13.74	0.31
ฟีนิลอะลานีน	63.40	52.76	32.75	152.46	80.02	58.98	70.59	47.62	46.85	0.53
ฮีสตีลีน	12.02	10.45	4.69	38.47	15.64	10.44	11.39	10.82	8.42	1.24
ไลซีน	11.83	11.68	8.13	39.94	19.73	11.96	13.47	12.99	8.46	0.76
อาร์จินีน	27.65	23.43	1.31	66.50	33.64	29.01	40.32	16.0	19.78	0.48
ทริปโตเฟน	11.97	21.13	27.45	34.53	27.45	10.38	12.14	13.0	13.62	0.12

ตารางที่ 12 ส่วนประกอบของกรดไขมันของวัตถุตัวอย่างของกลาง จากสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง และน้ำมันปาล์ม

ร้อยละของกรดไขมันทั้งหมด

กรดไขมัน	จำนวนคาร์บอน:พันธะคู่	วัตถุตัวอย่างของกลาง	น้ำมันปาล์ม*
ลอริก	C12:0	1.0	<1.2
ไมริสติก	C14:0	1.2	0.5-5.9
ปาล์มมิติก	C16:0	41.3	32-59
ปาล์มมิโตลิก	C16:1	0.2	<0.6
เซปตาเดคาโนอิก	C17:0	0.1	-
สเตียริก	C18:0	4.5	1.5-8.0
โอลิก	C18:1	40.8	27-52
ไลโนลิก	C18:2	7.8	5.0-14
ไลโนลิติก	C18:3	0.2	<1.5
อราซิก	C20:0	0.4	<1.0
ไอโคซิโนอิก	C21:1	0.3	-
บีฮีนิก	C22:0	0.1	-
อื่นๆ	อื่นๆ	2.11	-

* ประกาศกระทรวงสาธารณสุข ฉบับที่ 56(2524) เรื่องน้ำมันปาล์ม ข้อ 4 (3)

ตารางที่ 13 คุณค่าทางโภชนาการของรังนกและวัตถุดิบอย่างของกลาง

รายการ	หน่วย	รังนก			วัตถุดิบอย่างของกลาง	
		รังขาว	รังแดง	รังแดง	สน.พลับพลาย 1	สน.หลักสอง
พลังงานความร้อน	กิโลแคลอรี /100 กรัม	300.4	318.6	310.5	314.4	331.5
ความชื้น	ร้อยละโดย น้ำหนัก	17.8	18.2	18.1	16.3	15.5
คาร์โบไฮเดรต (โดยการคำนวณ)	ร้อยละโดย น้ำหนัก	22.3	22.7	21.0	74.6	76.4
โปรตีน (Nx6.25)	ร้อยละโดย น้ำหนัก	52.8	56.9	56.6	2.09	1.65
ไขมัน	ร้อยละโดย น้ำหนัก	ไม่พบ	ไม่พบ	ไม่พบ	0.85	2.13
เถ้า	ร้อยละโดย น้ำหนัก	7.03	8.08	10.2	5.95	3.93
กาก	ร้อยละโดย น้ำหนัก	0.08	0.08	0.07	0.21	0.36
แป้ง	ร้อยละโดย น้ำหนัก	ไม่พบ	ไม่พบ	ไม่พบ	55.9	59.7
โซเดียม	มก./100ก.	1 572.1	1 282.5	1 182.9	548.1	202.5
โพแทสเซียม	มก./100ก.	11.5	28.7	60.1	446.0	524.4
แคลเซียม	มก./100ก.	814.0	1 569.4	2 115.2	654.5	761.7
ฟอสฟอรัส	มก./100ก.	9.04	8.50	13.8	64.0	40.5
เหล็ก	มก./กก.	11.7	36.8	56.3	116.9	194.0
ทองแดง	มก./กก.	3.81	4.52	5.48	1.87	1.42
สังกะสี	มก./กก.	1.60	2.58	2.71	6.65	6.55
ตะกั่ว	มก./กก.	ไม่พบ	0.04	ไม่พบ	0.10	ไม่พบ
สารหนู	มก./กก.	0.07	0.07	0.21	0.07	0.28
แมงกานีส	มก./กก.	1.47	11.6	5.51	14.2	15.4
แคดเมียม	มก./กก.	ไม่พบ	ไม่พบ	ไม่พบ	ไม่พบ	ไม่พบ

ตารางที่ 14 ตำแหน่งของเบนซีนในอินฟราเรดสเปกตรัมของวัสดุตัวอย่างของกลางจากสถานีตำรวจ เชียงใหม่ อำเภอหางดง และอำเภอเมือง เชียงใหม่ Wave number (cm⁻¹)

วัสดุตัวอย่างของกลาง ศน.พลับพลาไชย	วัสดุตัวอย่างของกลาง ศน.หลักสอง				เบี่ยง	ยางคาราชา		ริงนัมเบอร์							ริงนัมเบอร์อ้างอิงของ				
	ส่วนสี่ ขวามือ	ส่วนสี่ ไม่มีสี	ส่วนสี่ ขาวขุ่น	ส่วนสี่ น้ำตาล		ก่อน สีน้ำ ตาล	แช่ น้ำ อบแห้ง	ริงนัมเบอร์ จ. ขุมพร	ริงนัมเบอร์ จ. สงขลา	ริงนัมเบอร์ จ. พัทลุง	ริงนัมเบอร์ จ. พัทลุง	ริงนัมเบอร์ จ. พัทลุง	ริงนัมเบอร์ จ. พัทลุง	ริงนัมเบอร์ จ. พัทลุง	ริงนัมเบอร์ จ. พัทลุง	ริงนัมเบอร์ จ. พัทลุง	ริงนัมเบอร์ จ. พัทลุง	ริงนัมเบอร์ จ. พัทลุง	ริงนัมเบอร์ จ. พัทลุง
3447	3421	3421	3415	3418	✓	3459	3444	3444	3421	3444	3421	3431	3431	3409	3425	3419			
2928	2928	2937	2925	2925	✓	-	2927	2927	2931	2927	2931	2960	2960	2933	2933	2960			
2362	2357	2359	2361	2360	-	-	2360	2360	2360	2360	2360	-	-	2359	-	-			
2115	2153	-	2154	2139	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
1734	-	1730	-	-	-	1726	1734	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
-	1649	-	1649	1645	✓	-	-	1649	1653	1653	1648	1644	1644	1643	1645	1651			
1625	-	1616	-	-	-	1615	1628	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
-	1535	-	-	-	-	-	-	1537	1541	1541	1541	1537	1537	1546	1541	1539			
-	-	1425	-	-	-	1423	1426	-	-	-	1439	1444	1444	1443	1444	1445			
1385	1379	1380	1373	1376	✓	-	-	1385	1384	-	-	-	-	-	-	-			
1255	-	1256	-	1247	✓	1258	1258	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
-	-	-	-	-	-	-	-	1239	-	-	1240	1240	1240	1239	1240	1239			
1153	1158	-	1159	1155	✓	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
-	1082	-	1082	1079	✓	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
1041	-	1042	-	-	-	1044	1043	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
-	-	-	-	-	-	-	-	1035	1036	1036	1070	1037	1037	1038	1037	1039			
-	1018	-	1021	1026	✓	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
-	-	-	930	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
892	-	893	-	-	-	893	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
-	860	-	-	858	✓	-	-	875	875	875	-	-	-	-	874	874			
-	-	-	849	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
-	765	-	762	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
599	-	599	-	-	-	-	600	-	-	-	669	-	-	-	-	-			
-	574	-	573	575	✓	-	-	578	-	-	-	578	578	579	-	-			
-	-	-	524	525	✓	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
-	-	475	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-			
469	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-			

ภาคผนวก 2

รูปภาพรังนก วัตถุตัวอย่างของกลาง

ยางคารายา ลูกสำรอง



รูปที่ 2 รังนก

(จากหนังสือพิมพ์สยามโพสต์ วันอาทิตย์ที่ 5 มิถุนายน 2537 หน้า 13)



รูปที่ 3 รังนก จังหวัดชุมพร



รูปที่ 4 รังนกแดง จังหวัดชุมพร



รูปที่ 5 รังนกแดง จังหวัดสงขลา



รูปที่ 6 รังนก 30 ปี จังหวัดพัทลุง



รูปที่ 7 ตัวอย่างของกลาง
สถานีตำรวจนครบาลพลับพลาไชย 1



รูปที่ 8 รังนก สถานีตำรวจนครบาลหลักสอง



รูปที่ 9 ตัวอย่างของกลาง
สถานีตำรวจนครบาลหลักสอง



รูปที่ 10 ยางคารายา



รูปที่ 11 ลูกสำรอง



รูปที่ 12 ต้นสุพรรณิการ์ (ฝ้ายคำ)
(สถานที่ : มหาวิทยาลัยรามคำแหง กรุงเทพฯ)

ภาคผนวก 3

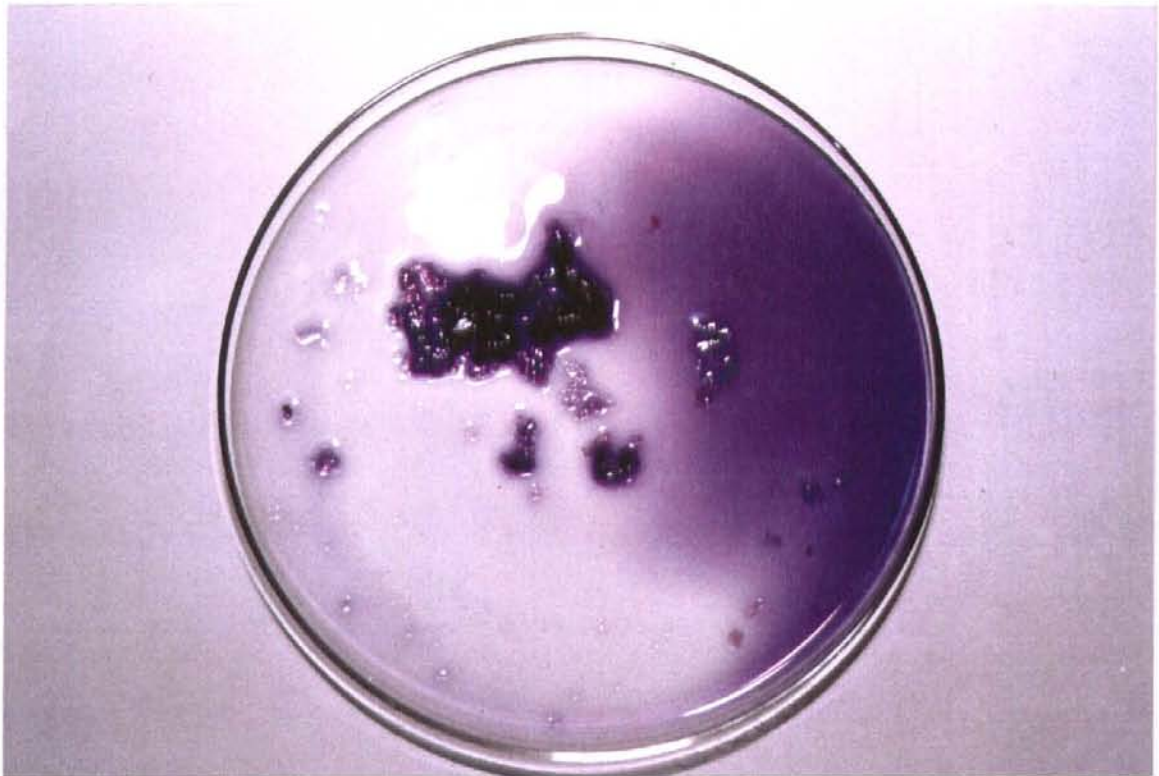
ผลวิเคราะห์ชนิดของน้ำตาลโดย TLC

ผลการทดสอบโปรตีน

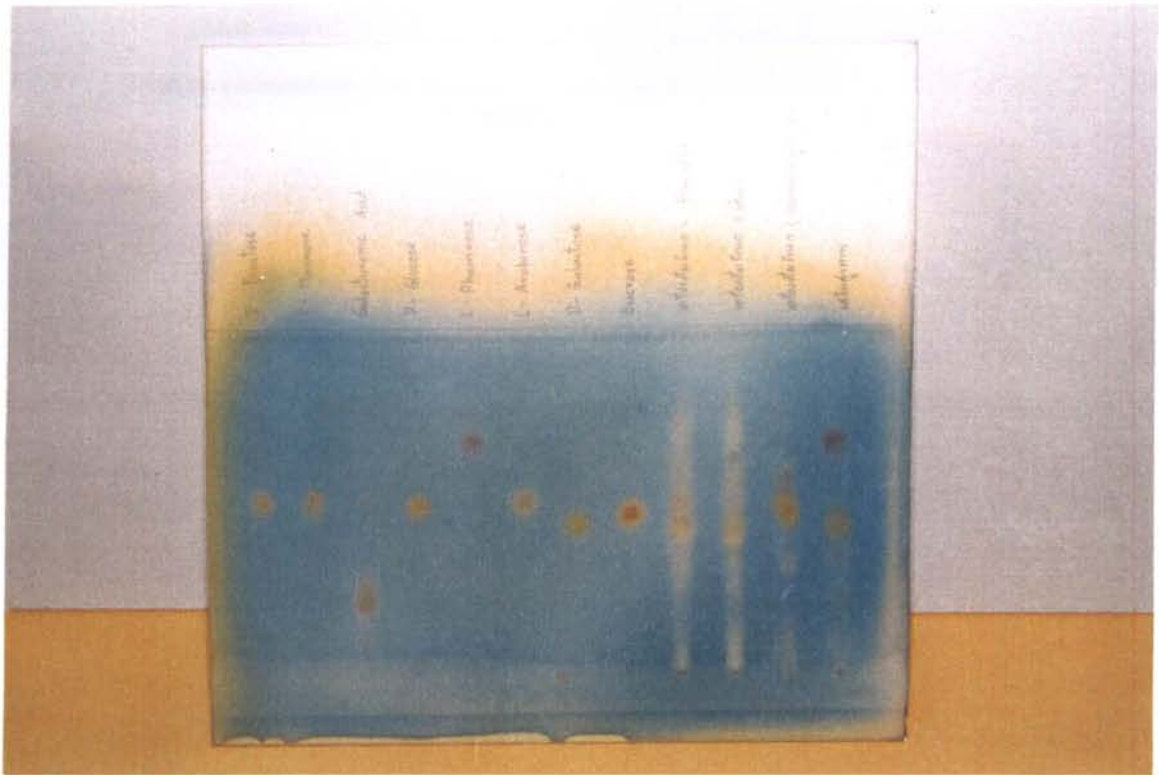
และกราฟของผลวิเคราะห์



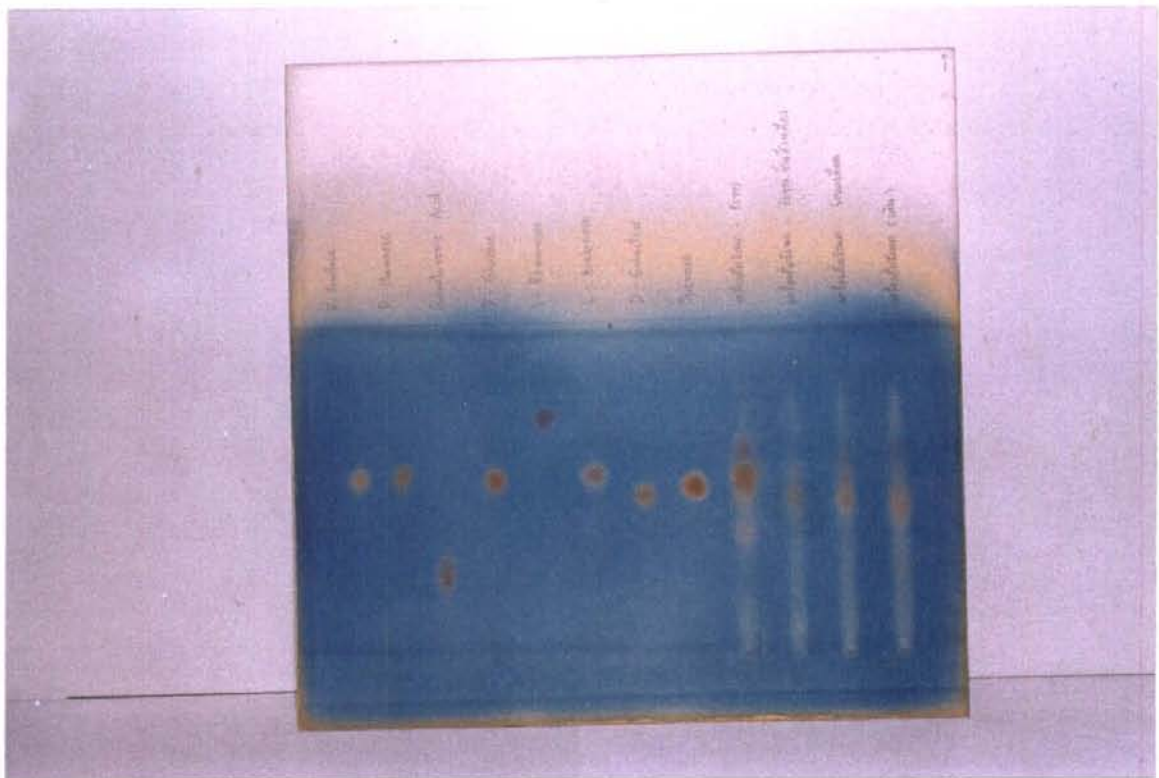
รูปที่ 13 เครื่องดื่มรังก ก่อนการทดสอบโปรตีน



รูปที่ 14 เครื่องดื่มรังก หลังการทดสอบโปรตีน



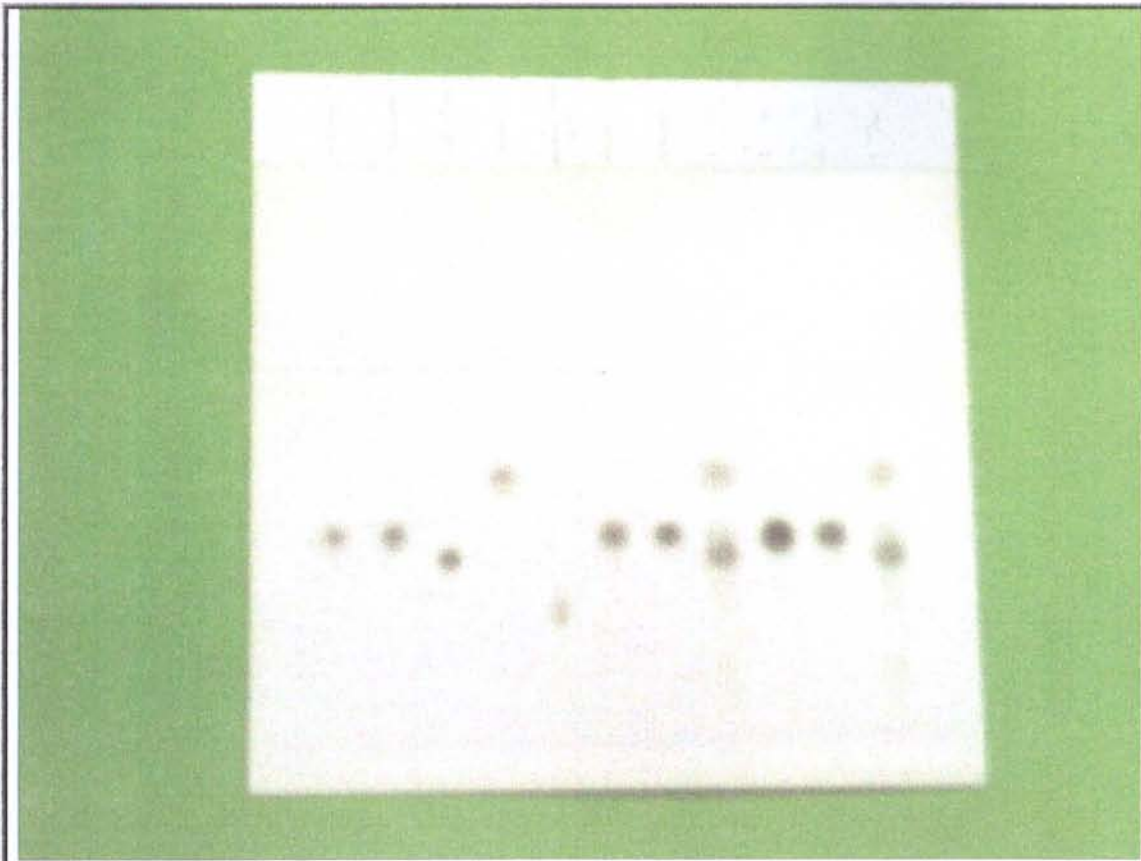
รูปที่ 15 TLC สารมาตรฐานน้ำตาลและเครื่องตีมันรก



รูปที่ 16 TLC สารมาตรฐานน้ำตาลและเครื่องตีมันรก

รูปที่ 17 ผลการวิเคราะห์ชนิดของน้ำตาลในวัตถุตัวอย่างของกลาง

สถานีตำรวจนครบาลพลับพลาไชย 1 กรุงเทพฯ โดยเทคนิค TLC (Thin Layer Chromatography)



↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑ ↑
A B C D E F G H I J K

A = D-fructose

B = D-mannose

C = D-galactose

D = D-rhamnose

E = D-galacturonic acid

F = D-arabinose

G = D-glucose

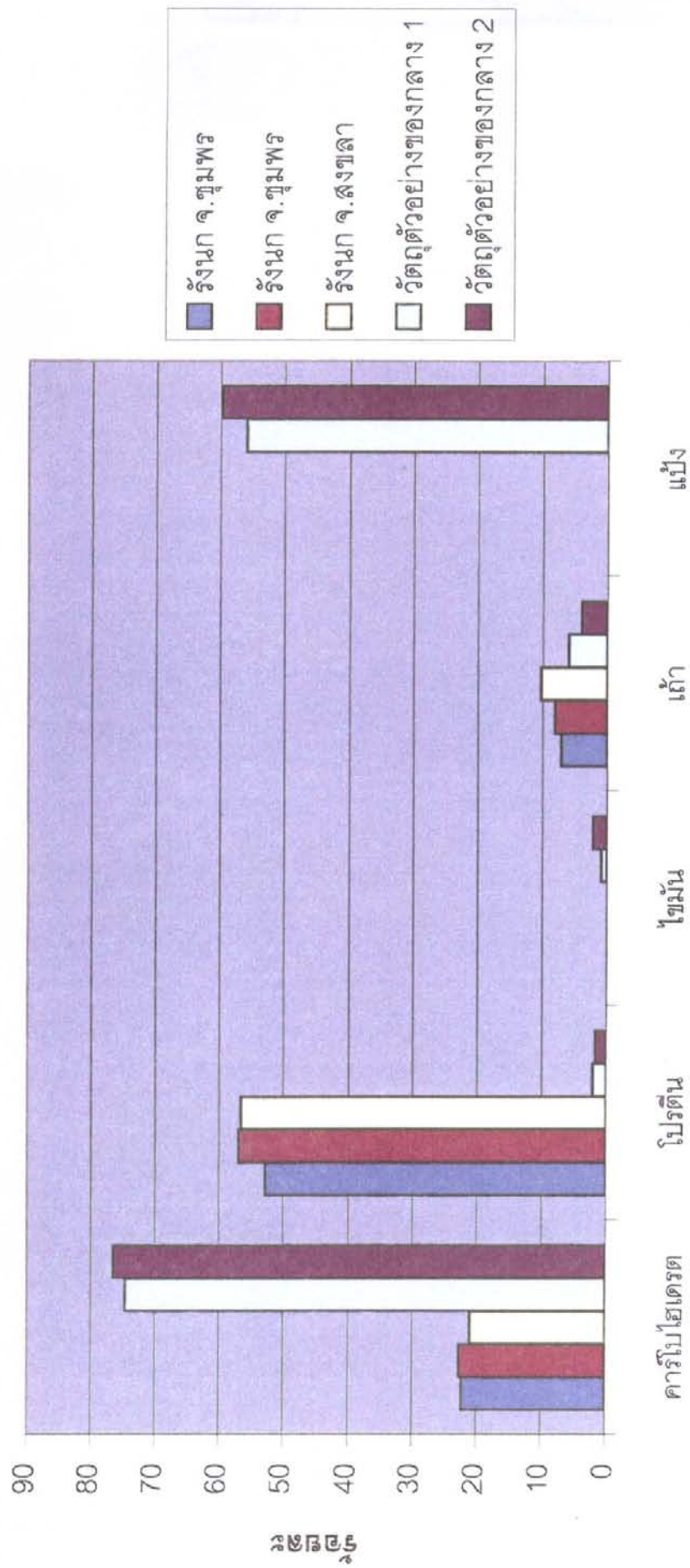
H = วัตถุตัวอย่างของกลางส่วนที่ 1 (ไอศ ไม้มีสี)

I = วัตถุตัวอย่างของกลางส่วนที่ 2 (สีขาวขุ่น)

J = วัตถุตัวอย่างของกลางส่วนที่ 3 (สีเหลือง)

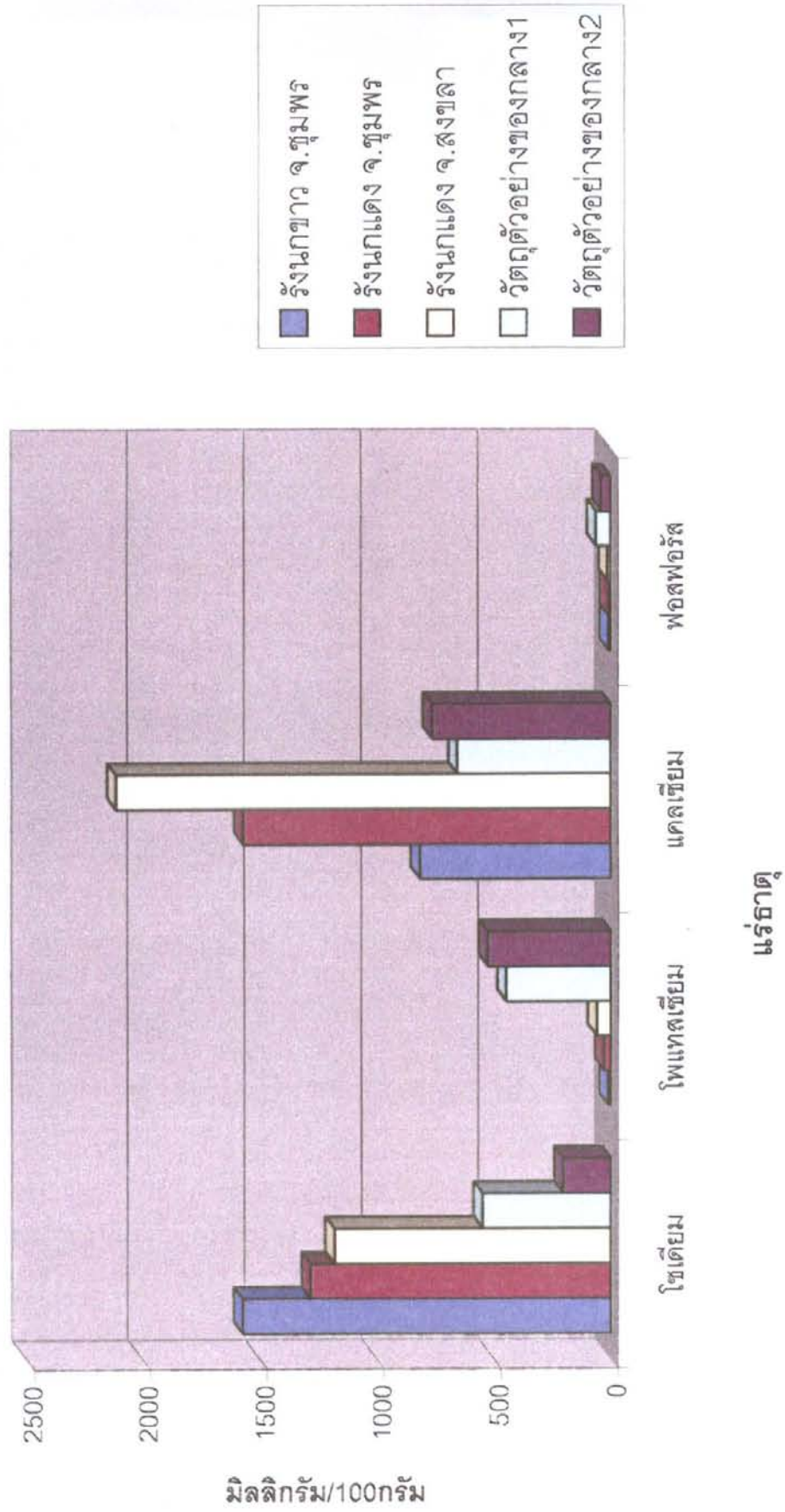
K = วัตถุตัวอย่างของกลางส่วนที่ 1 (ไอศ ไม้มีสี)

รูปที่ 18 เปรียบเทียบคุณค่าทางโภชนาการของรังนกและวัตถุดิบอย่างของกลาง

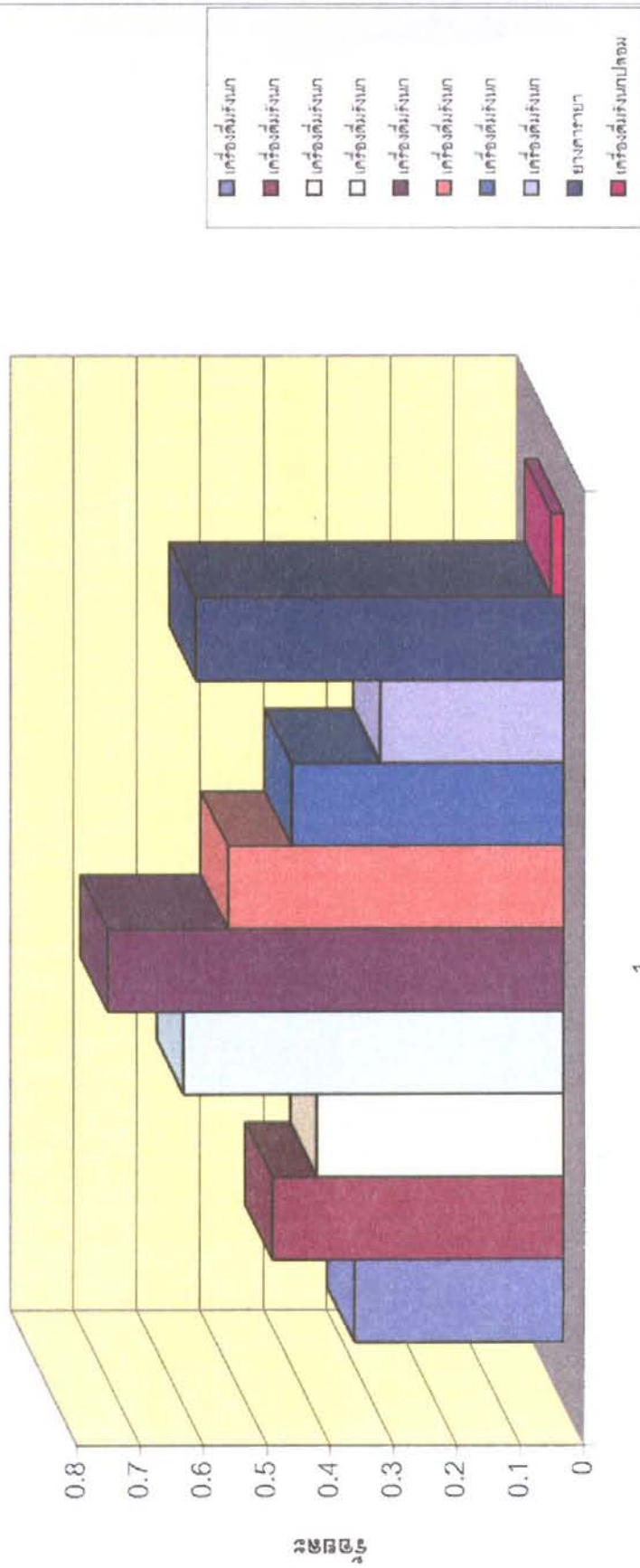


รายการ

รูปที่ 19 เปรียบเทียบแร่ธาตุของรังกและวัดตุ้วอย่างของกลาง



รูปที่ 20 เปรียบเทียบโปรตีนของเครื่องตีมันรก ขางคารายา และเครื่องตีมันรกปลอม



1

ตัวอย่าง

ภาคผนวก 4

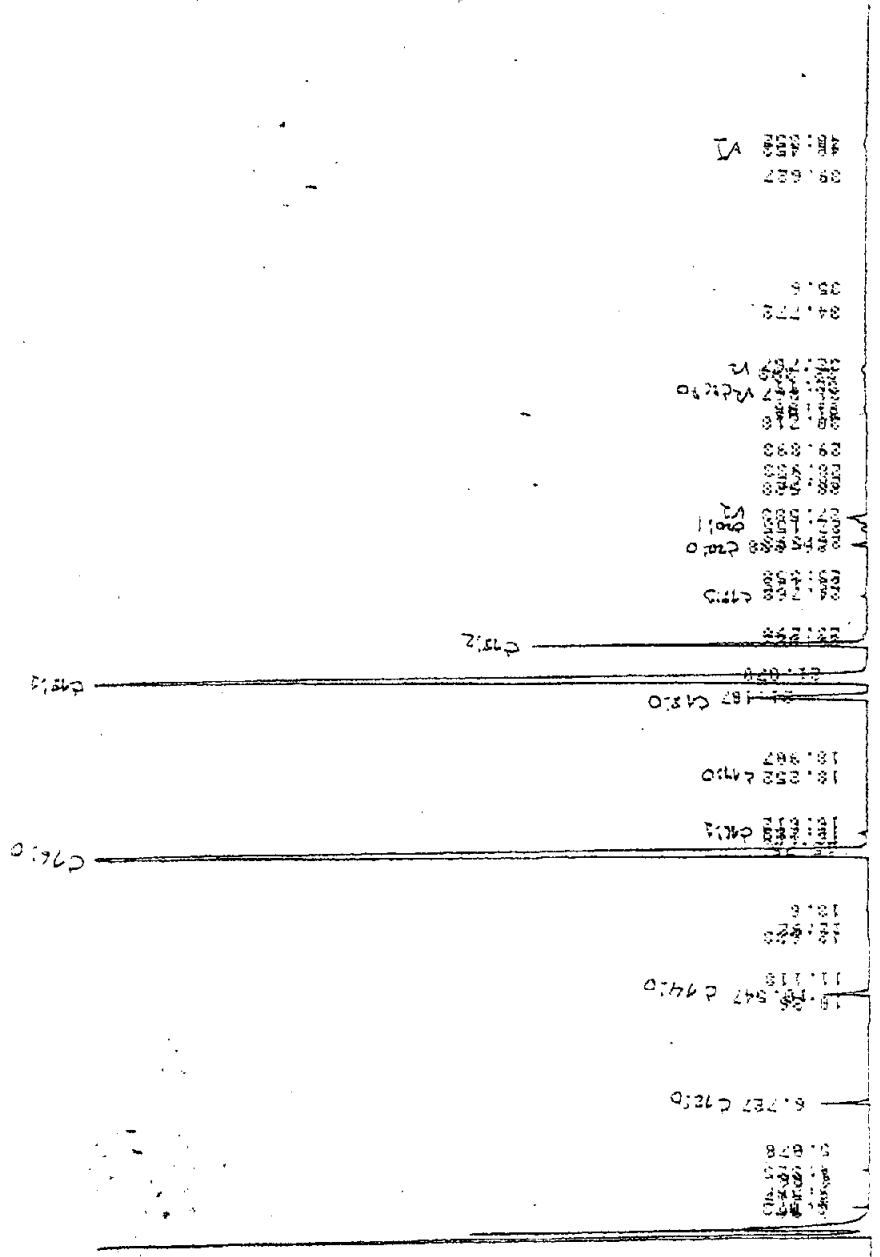
โครมาโตแกรมของกรดไขมัน

โครมาโตแกรมของกรดอะมิโน

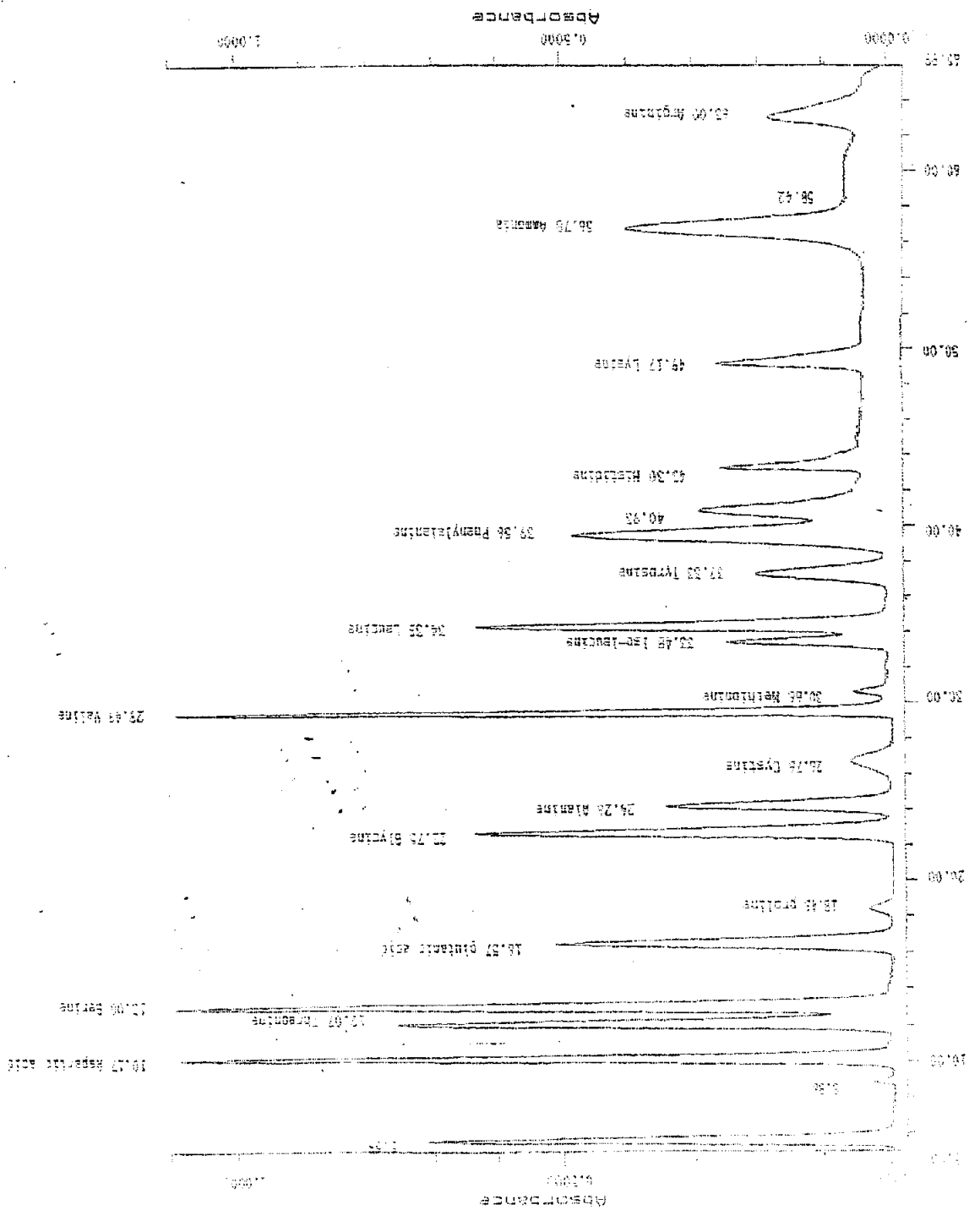
รูปที่ 24 โครงสร้างของอะไมโลส

รูปที่ 21 Fatty acid profile ของน้ำมันที่สกัดได้จากวัตถุดิบอย่างของกลาง
จากสถานีตำรวจนครบาลหลักสอง

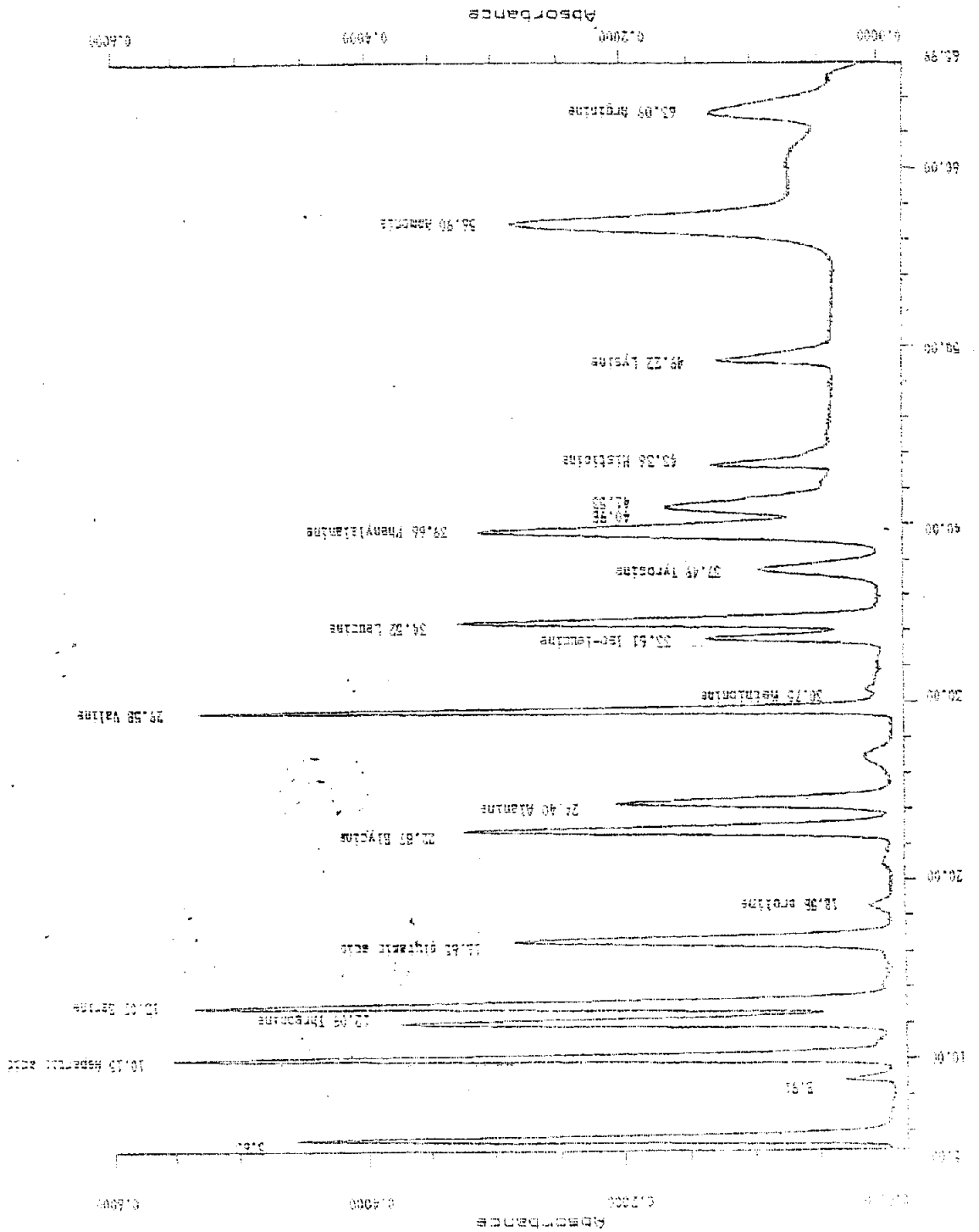
SKMachon 221-25412 508001A 138



รูปที่ 22 โครมาโตแกรมของกรดอะมิโน ของเครื่องรีจันก (WC.183)

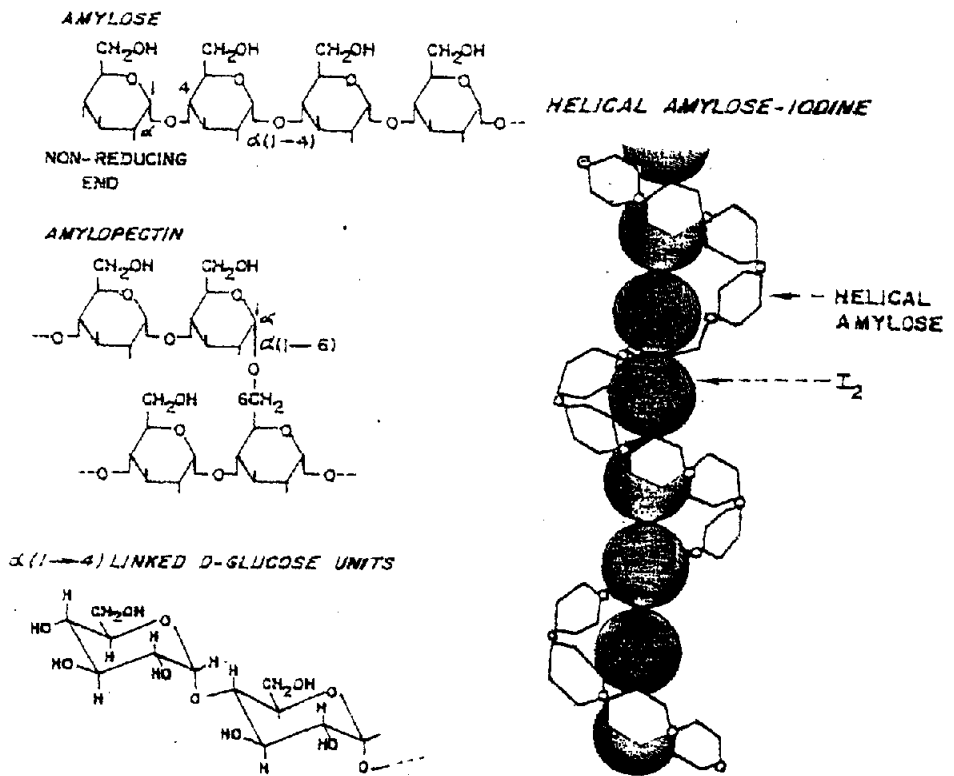


รูปที่ 23 โครมาโตแกรมของกรดอะมิโน ของเครื่องตั้งรังนก (WC.167)



ปฏิกิริยาของแป้งกับไอโอดีน

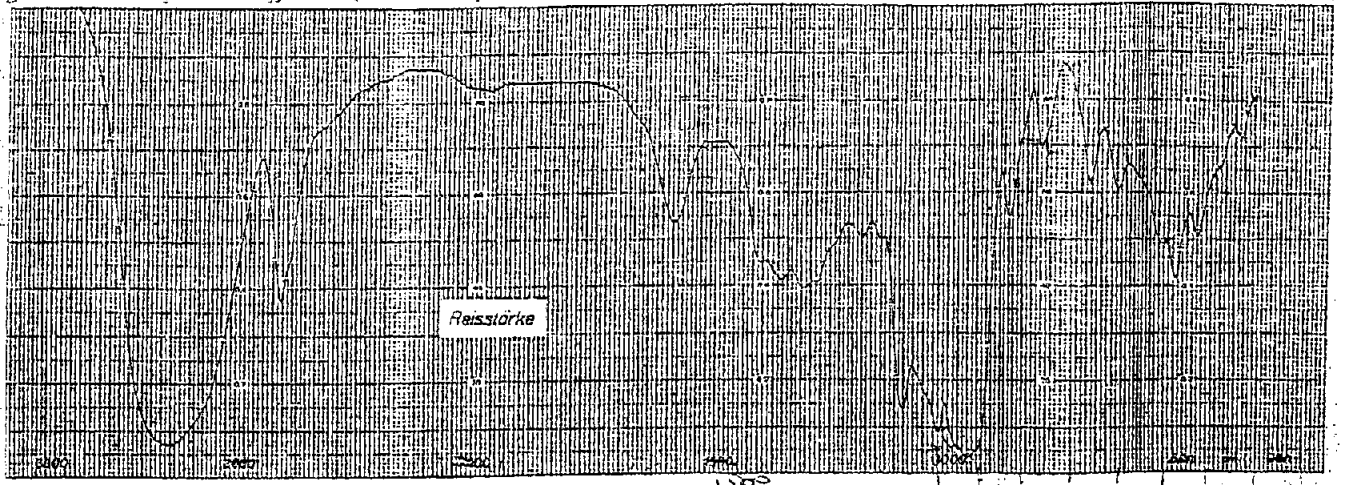
แป้งเป็นพอลิแซคคาไรด์ (polysaccharide) มีมากในเมล็ด เช่น ข้าว , หัว เช่น เผือก มันสำปะหลัง โครงสร้างของโมเลกุลของแป้ง มีน้ำตาลกลูโคส (glucose) ต่อกันเป็นสายโซ่ด้วยพันธะแอลฟา (α 1->4) แป้งชนิดนี้เรียกว่า อะไมโลส (amylose) อีกชนิดหนึ่งเรียกว่า อะไมโลเพคติน (amylopectin) ซึ่งคล้ายอะไมโลส แต่มีแขนงแยกออกไปทุก ๆ 25-30 หน่วยของกลูโคส



รูปที่ 24 โครงสร้างของอะไมโลส อะไมโลเพคติน และสายโซ่ของอะไมโลสกับไอโอดีน (ที่มา : มนตรี จุฬาวัดทนทและคนอื่น ๆ, 2530)

สายโซ่ของอะไมโลสมีรูปร่างเป็นเกลียวเฮลิคัล (helical coil) ชนิดเวียนซ้ายซึ่งสามารถรวมไอโอดีน (I_2) เข้าไปแทรกภายในเกลียวและเกิดสีน้ำเงินแต่ไม่เกิดปฏิกิริยาทางเคมี จึงใช้ไอโอดีนทดสอบแป้งได้

ภาคผนวก 5
อินฟราเรดสเปกตรัม



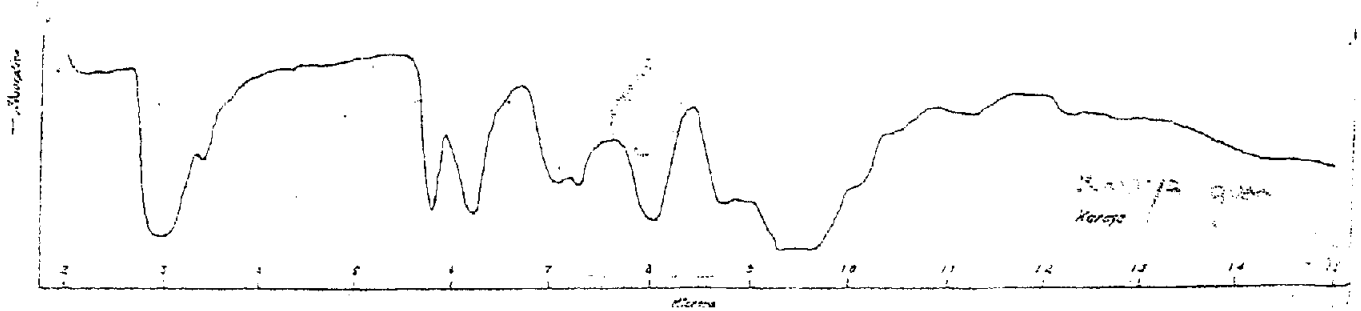
(1) Reisstärke

(1) Rice Starch

อินฟราเรดสเปกตรัมของแป้งข้าวเจ้า

(ที่มา: Hummel/scholl IR spectra of Natural Resins Hydrocarbon Resins phenolic

Resins Vinyl and Ether Resins)

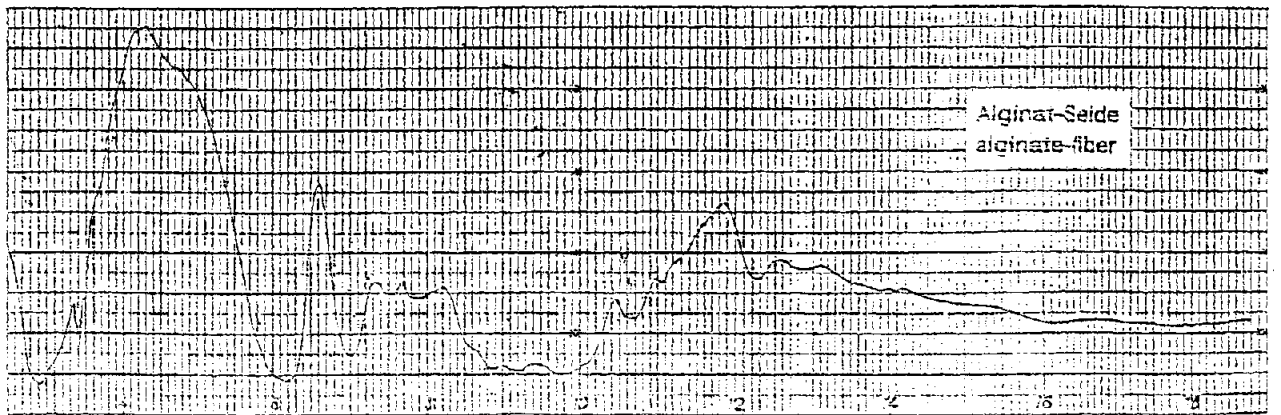


26

Proceedings of Scientific Section
Number 19 • May, 1952

อินฟราเรดสเปกตรัมของยางคารายา

(ที่มา: NEWBURGER, S.H. JONES, J.H. and CLARK, G.R. 1952)

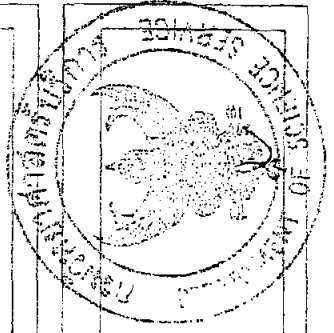
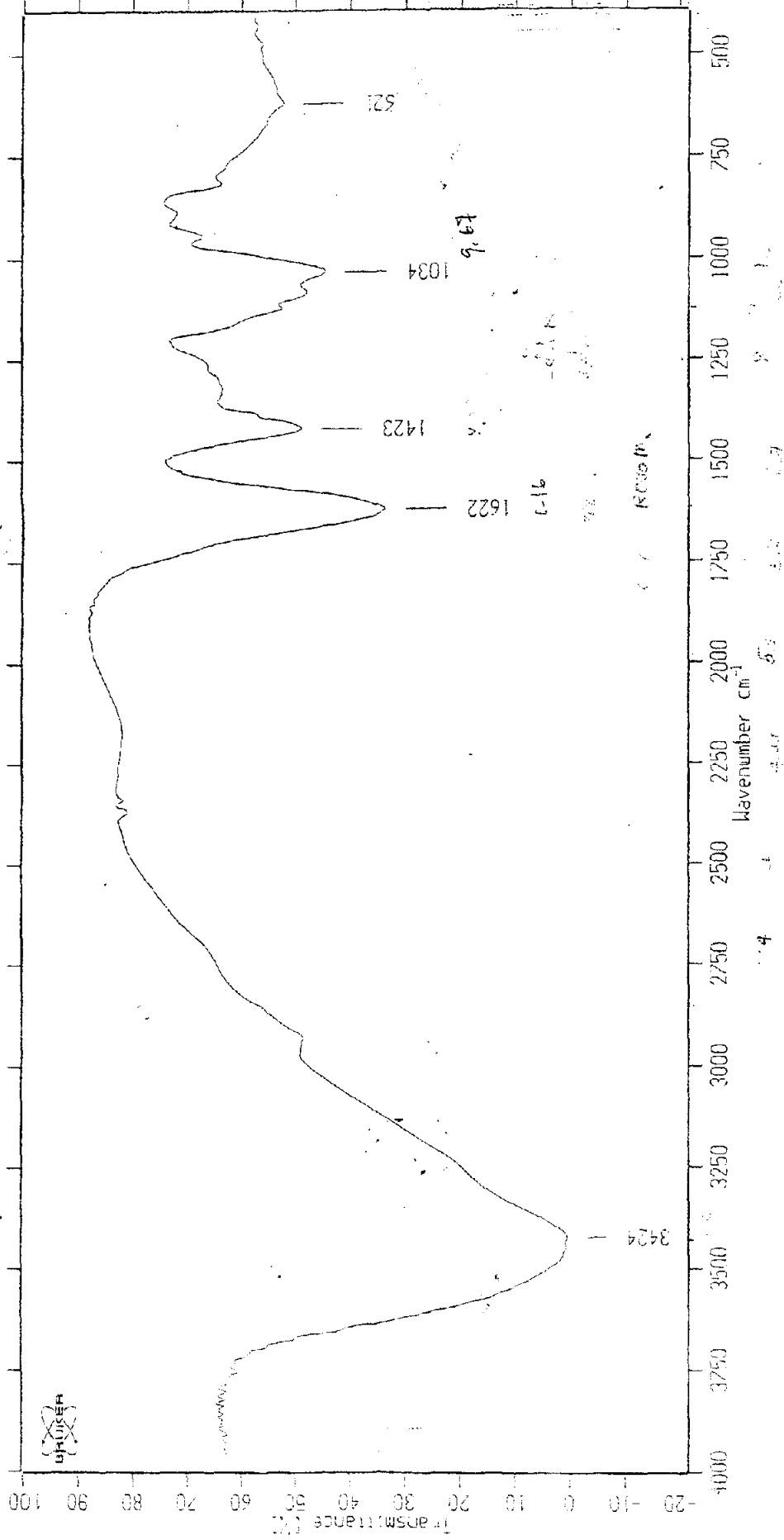


อินฟราเรดสเปกตรัมของอัลจินเนต

(ที่มา: Hummel/scholl IR spectra of Natural Resins Hydrocarbon Resins phenolic

Resins Vinyl and Ether Resins)

Department of Science Service



UZ 911 เครื่องดื่มรังกาบ
 solid darat
 IF528
 D:\DPAT

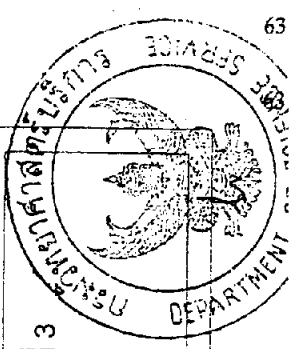
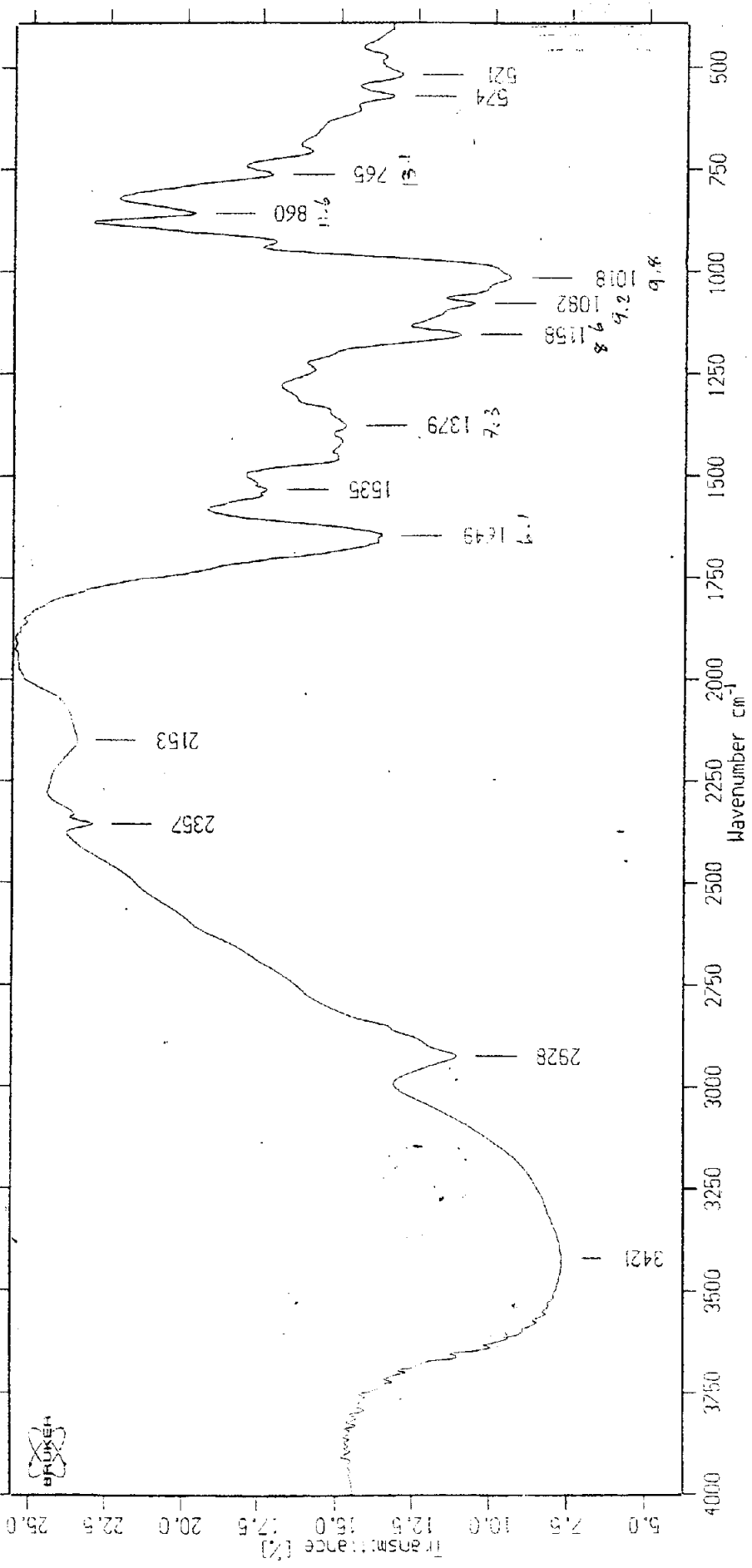
ตัวอย่าง

SPECTRUM : UZ911.7
 DATE : 20-12-2000
 TIME : 13:47: 3
 RESOLUTION : 4.0
 FILE NAME : UZ911.7

KA1)

1792 cm⁻¹ 1792 cm⁻¹

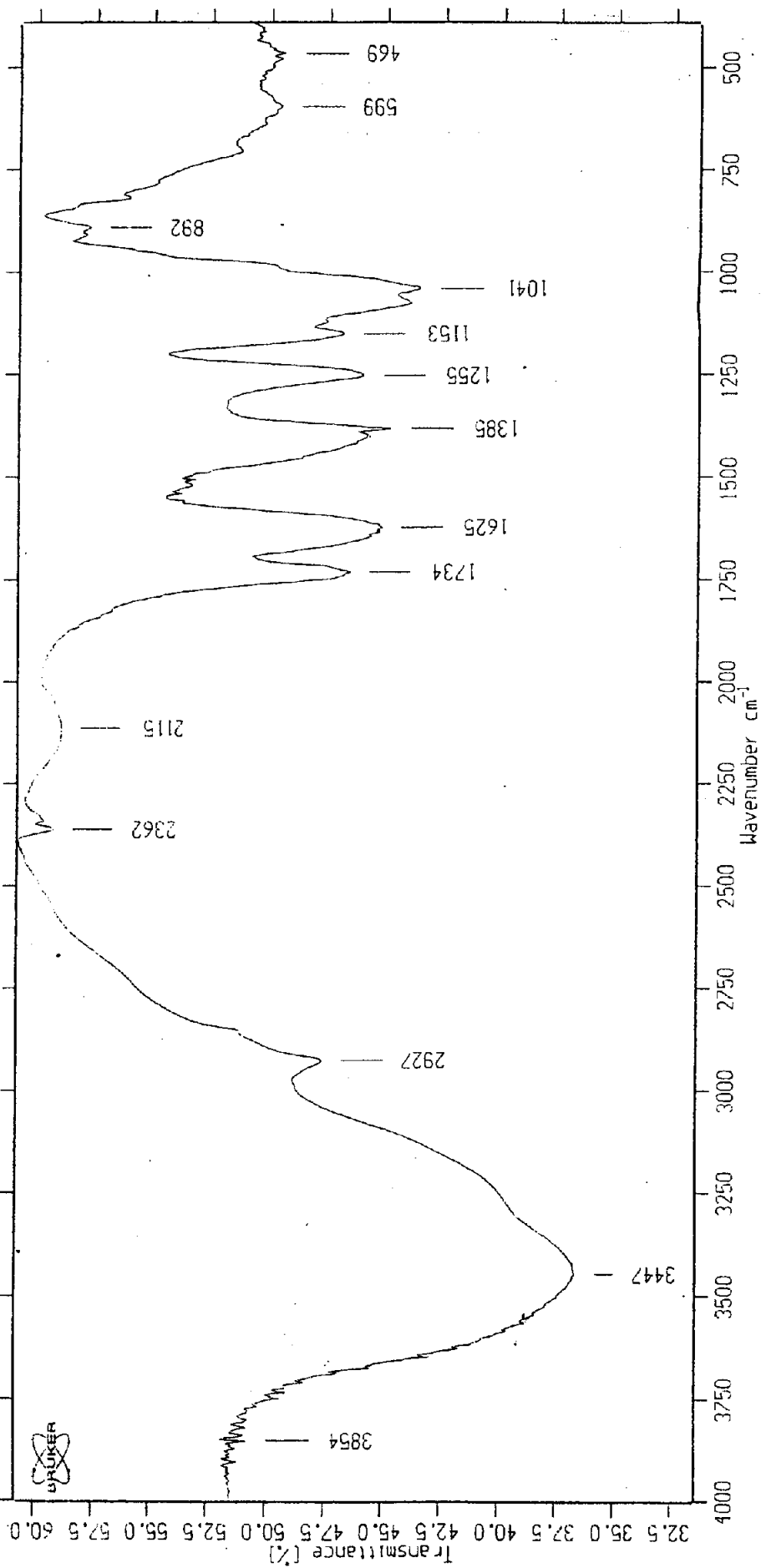
Department of Science Service



สำนักงานแผ่นดินกลาง ส่วนที่ 3
 UN 197/3
 SOLID
 YUDA
 IFS28
 D:\AOR

SPECTRUM : UL600-N.5
 DATE : 23/ 4/1994
 TIME : 5: 0:23
 RESOLUTION : 4.0
 FILE NAME : UL600 N.5

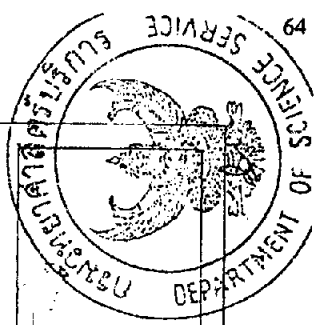
Department of Science Service



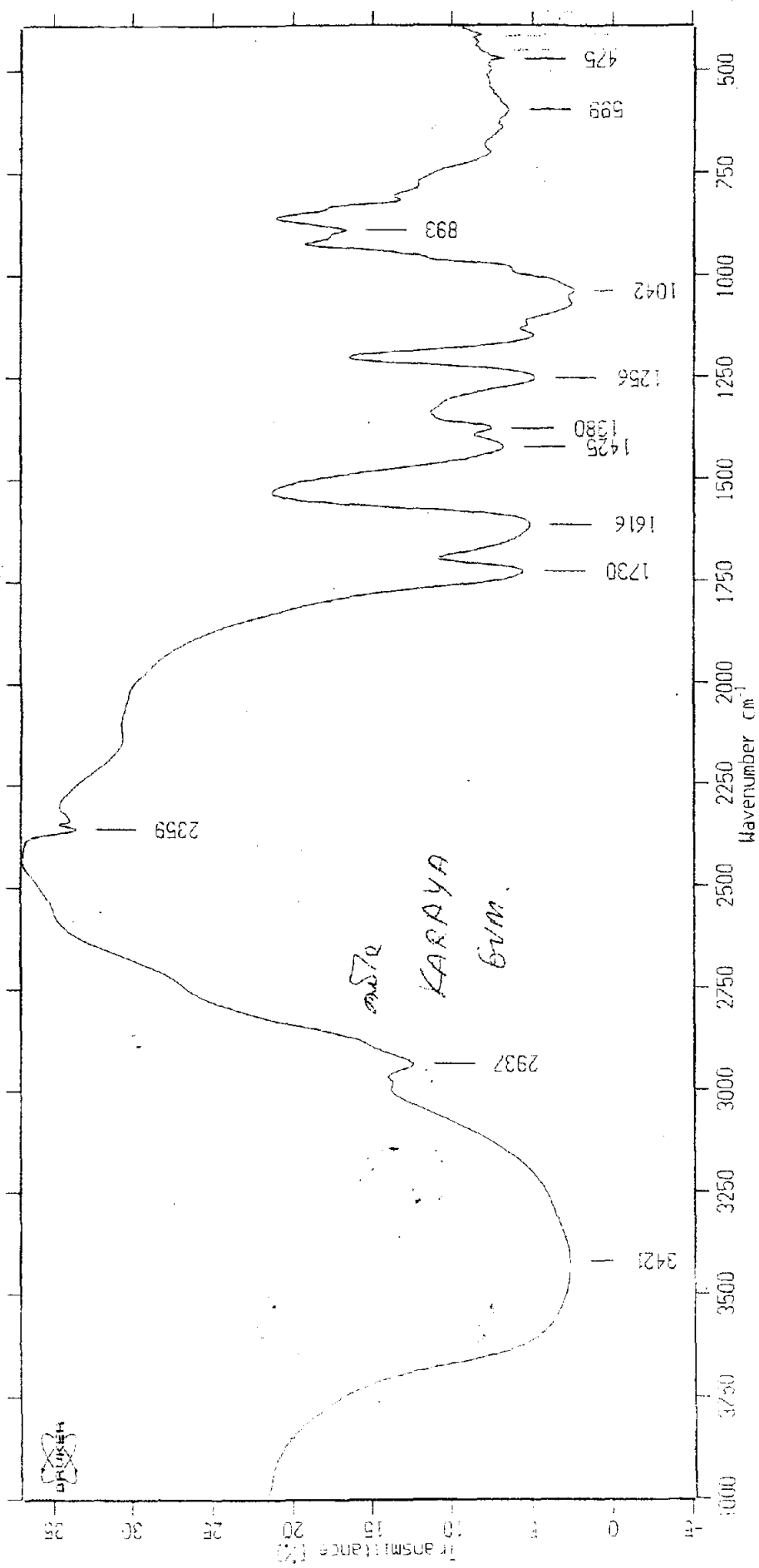
SPECTRUM : UL600-N.3
 DATE : 23/ 4/1994
 TIME : 4:37:47
 RESOLUTION : 4.0
 FILE NAME : UL600-N.3

SAMPLE : UN 197/1
 TECHNIQUE : SOLID
 USER : yypa
 INSTRUMENT : TFS28
 PATH NAME : D:\AOR

รายงานแผนของกลาง ส่วนที่ 1



Department of Science Service



สวนสมุนไพร
วัตถุเป็นแผ่นสี่เหลี่ยม-น้ำตาล

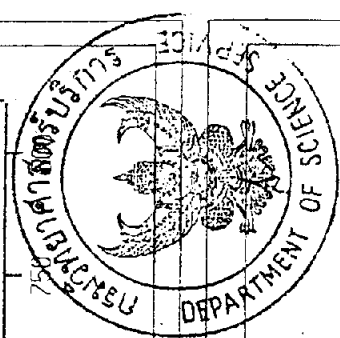
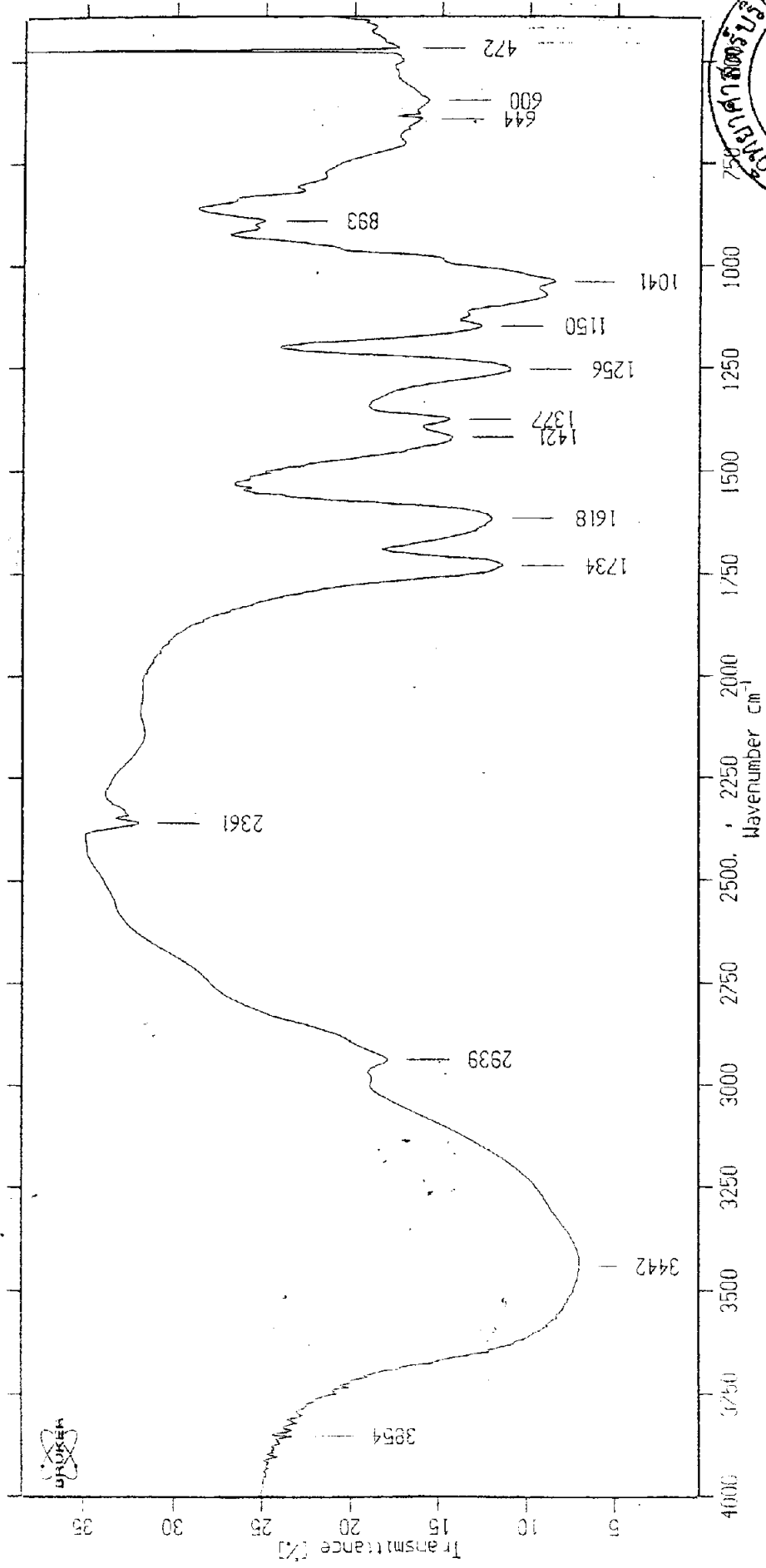
716

UR powder
YUGA
IFS28
D:\DPAT

SAMPLE :
TECHNIQU :
USER :
INSTRUMENT :
PATH NAME :

SPECTRUM : 05025.19
DATE : 23 0 1994
TIME : 21:17
RESOLUTION : 4.0
FILE NAME : 05025.19

Department of Science Service



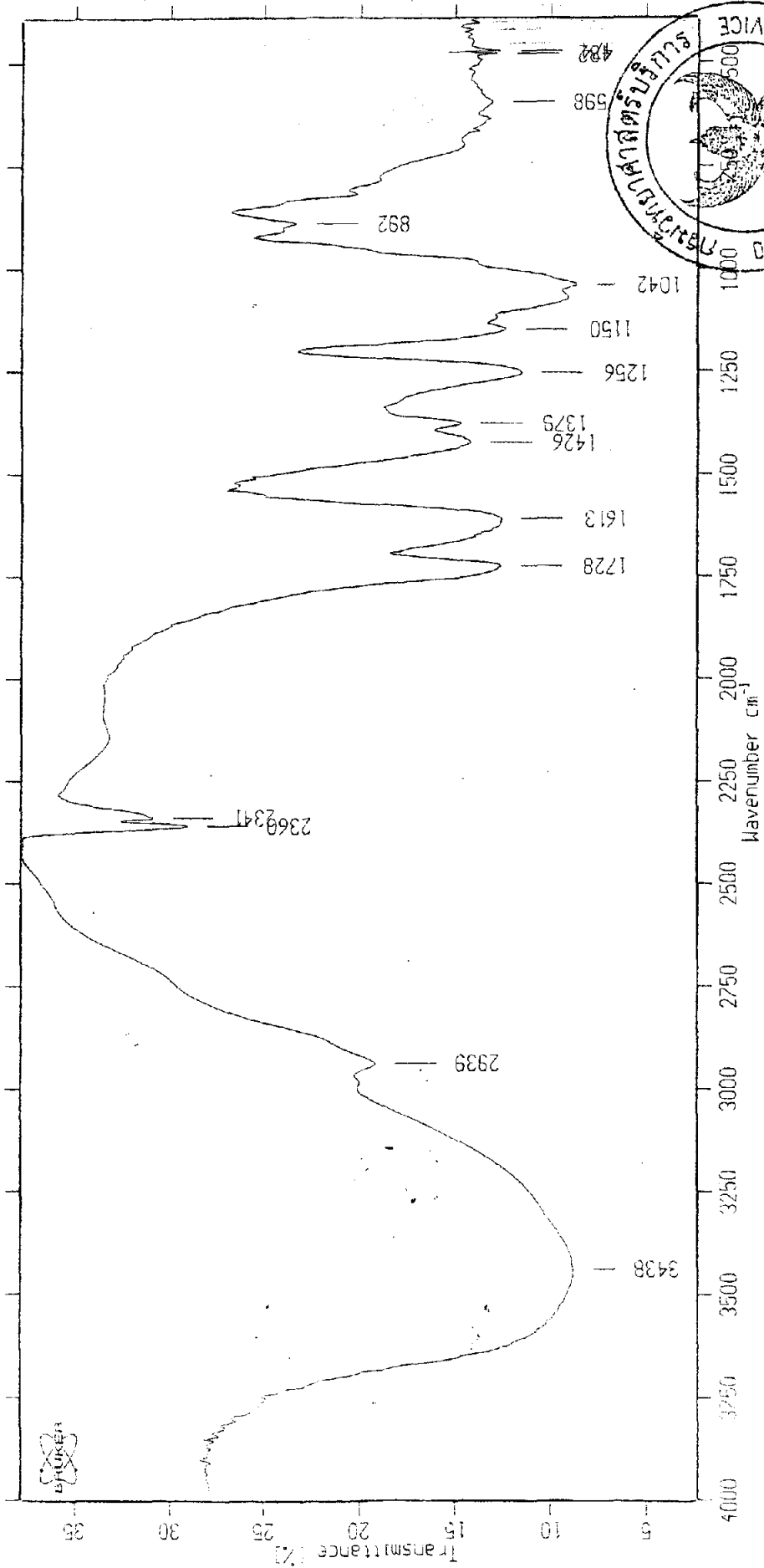
ประเภทเครื่องมือ

24
 solid
 palleta
 IFS28
 D:\AQI

SAMPLE :
 TECHNIQUE :
 USER :
 INSTRUMENT :
 PATH NAME :

SPECTRUM : 0254.15
 DATE : 4/24/95
 TIME : 4:27.7
 RESOLUTION : 4.0
 FILE NAME : 0254.15

Department of Science Service

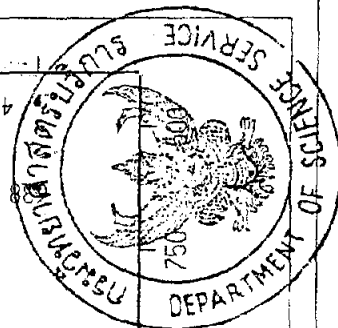
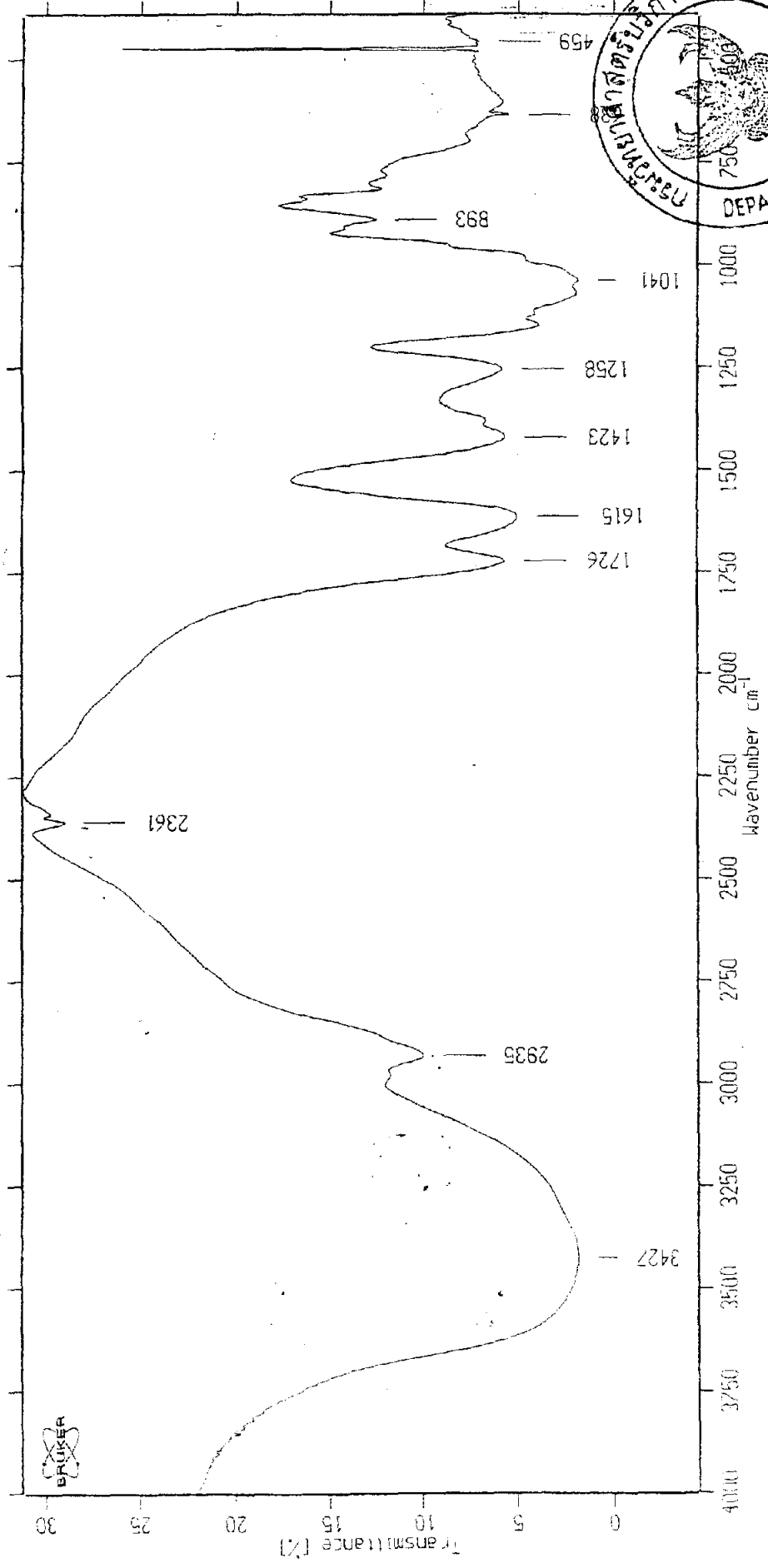


เครื่องตรวจจับรังสี (ตลาดบางซื่อ)

SAMPLE : (7)
 TECHNIQUE : solid
 USER : pavula
 INSTRUMENT : FS328
 PATH NAME : D:\PATI

SPECTRUM : WA859.25
 DATE : 3/2/1995
 TIME : 3:25:18
 RESOLUTION : 4.0
 FILE NAME : WA859.25

Department of Science Service



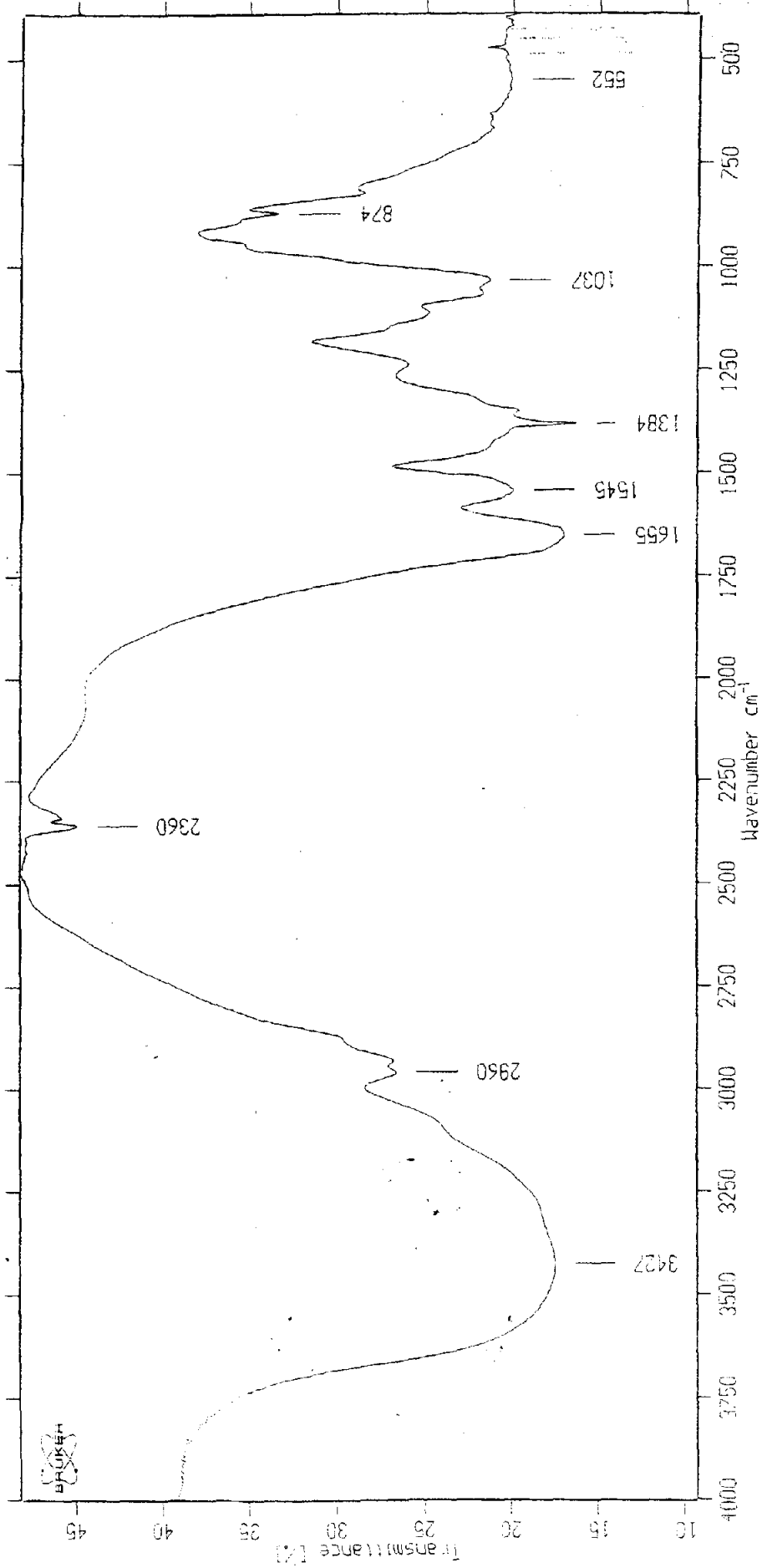
กรมการบริการ

16
 SAMPLE : Solid
 TECHNIQUE : FTIR
 USER : PATTIJA
 INSTRUMENT : JFS28
 PATH NAME : 04-19011

SPECTRUM : 04284.6
 DATE : 4/2/1995
 TIME : 2:56:0
 RESOLUTION : 4.0
 FILE NAME : 04284.6

WC 176

Department of Science Service



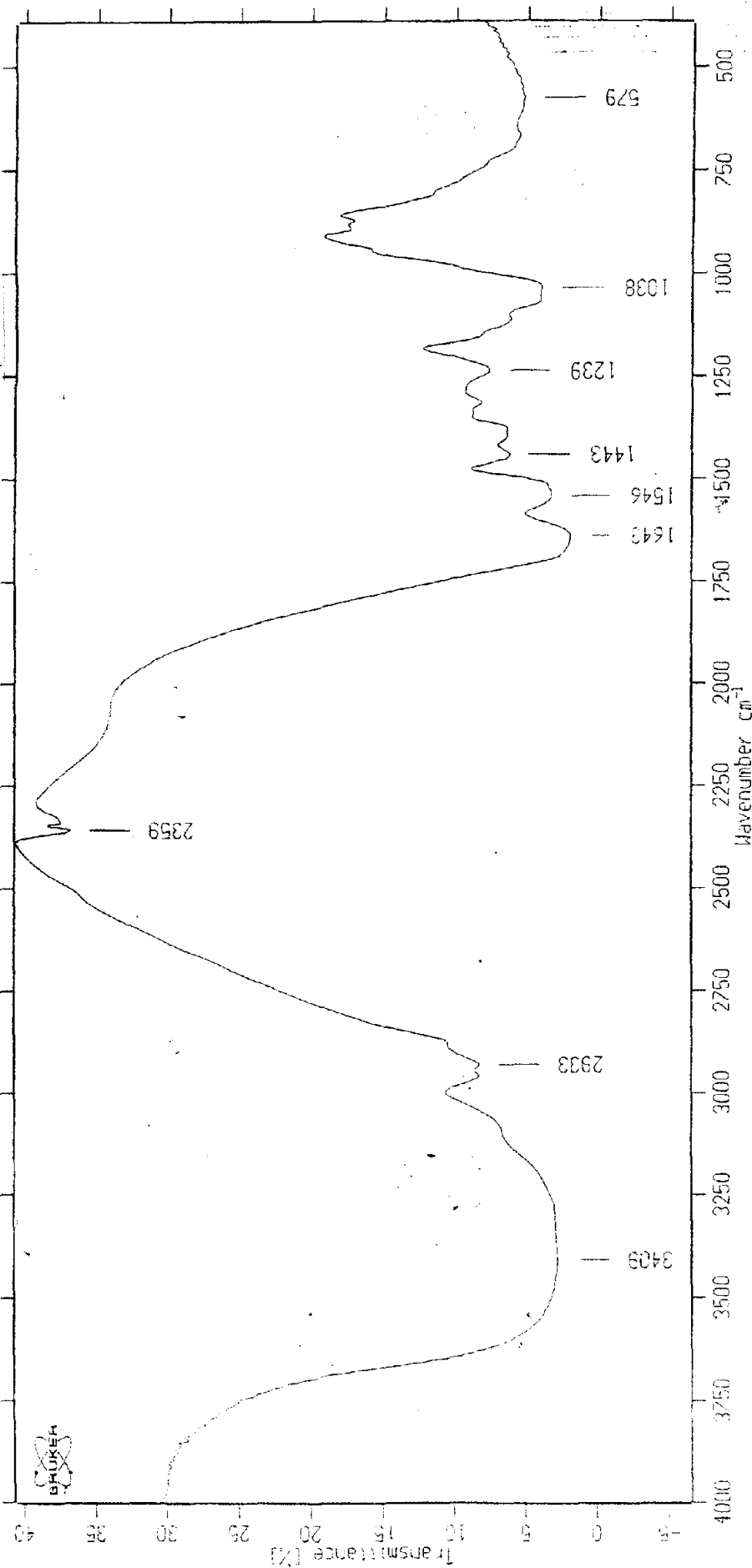
SPLCHRM : US6275.18
 DATE : 23/ 8/1994
 TIME : 2:31:12
 RESOLUTION : 4.0
 FILE NAME : US6275.18

SAMPLE :
 TECHNIQUE :
 USER :
 INSTRUMENT :
 PATH NAME :

US 768
 powder
 yupa
 TFS2B
 0:\DPAT

รังกนกแท้ วัฒนแดง จ.สงขลา

Department of Science Service

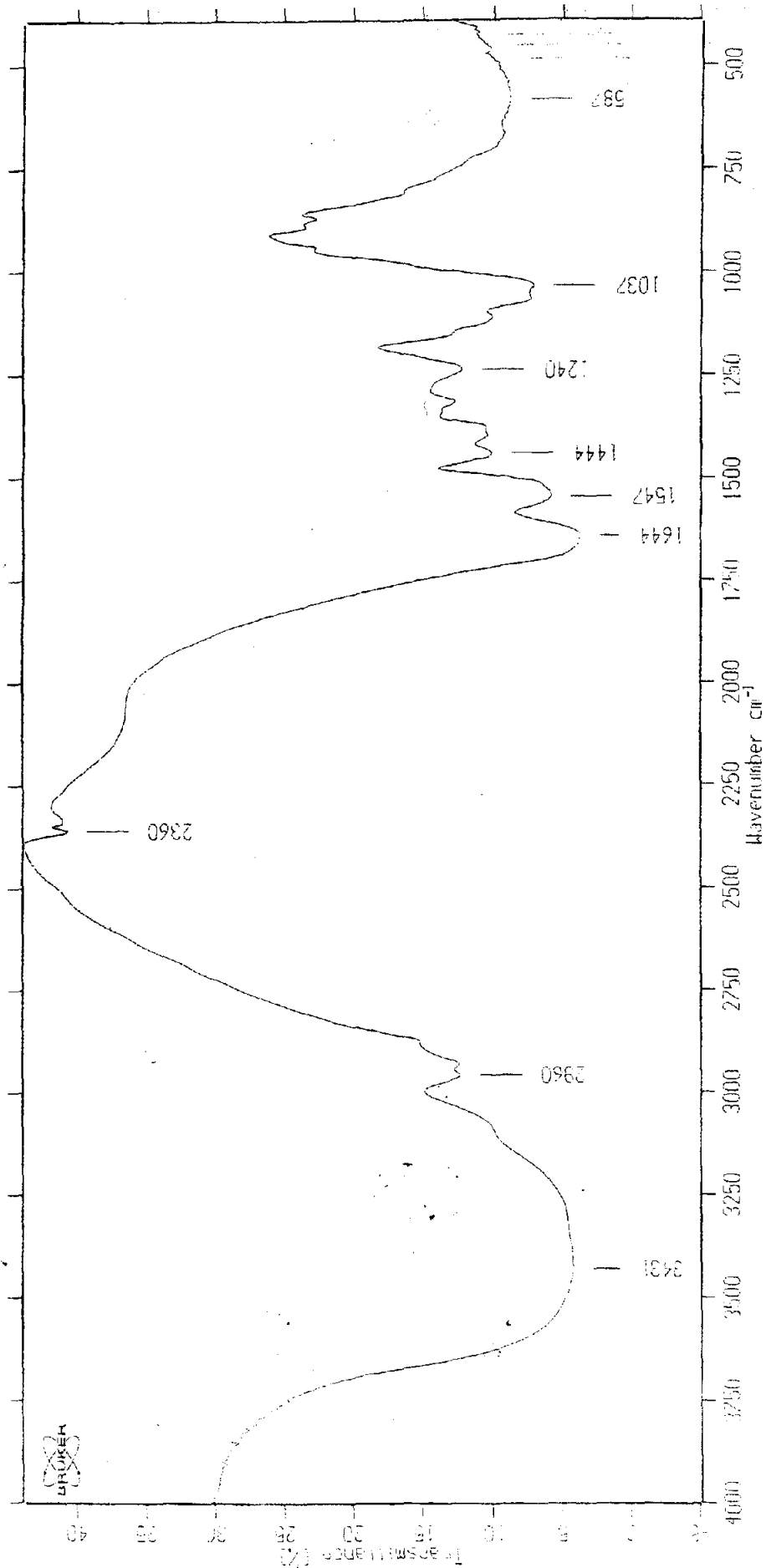


SPECTRUM : US675.25
 DATE : 23/ 8/ 1994
 TIME : 4:47:56
 RESOLUTION : 4.0
 FILE NAME : US675.25

SAMPLE : US 767
 TECHNIQUE : powder
 USER : yuppa
 INSTRUMENT : IF 528
 PATH NAME : D:\DPAT

.....
 รังนกแท้ รังสีแดง จ.สุพรรณ
 ผู้นำที่อุดมภูมิห้อง เล็ก อบแห้ง

Department of Science Service

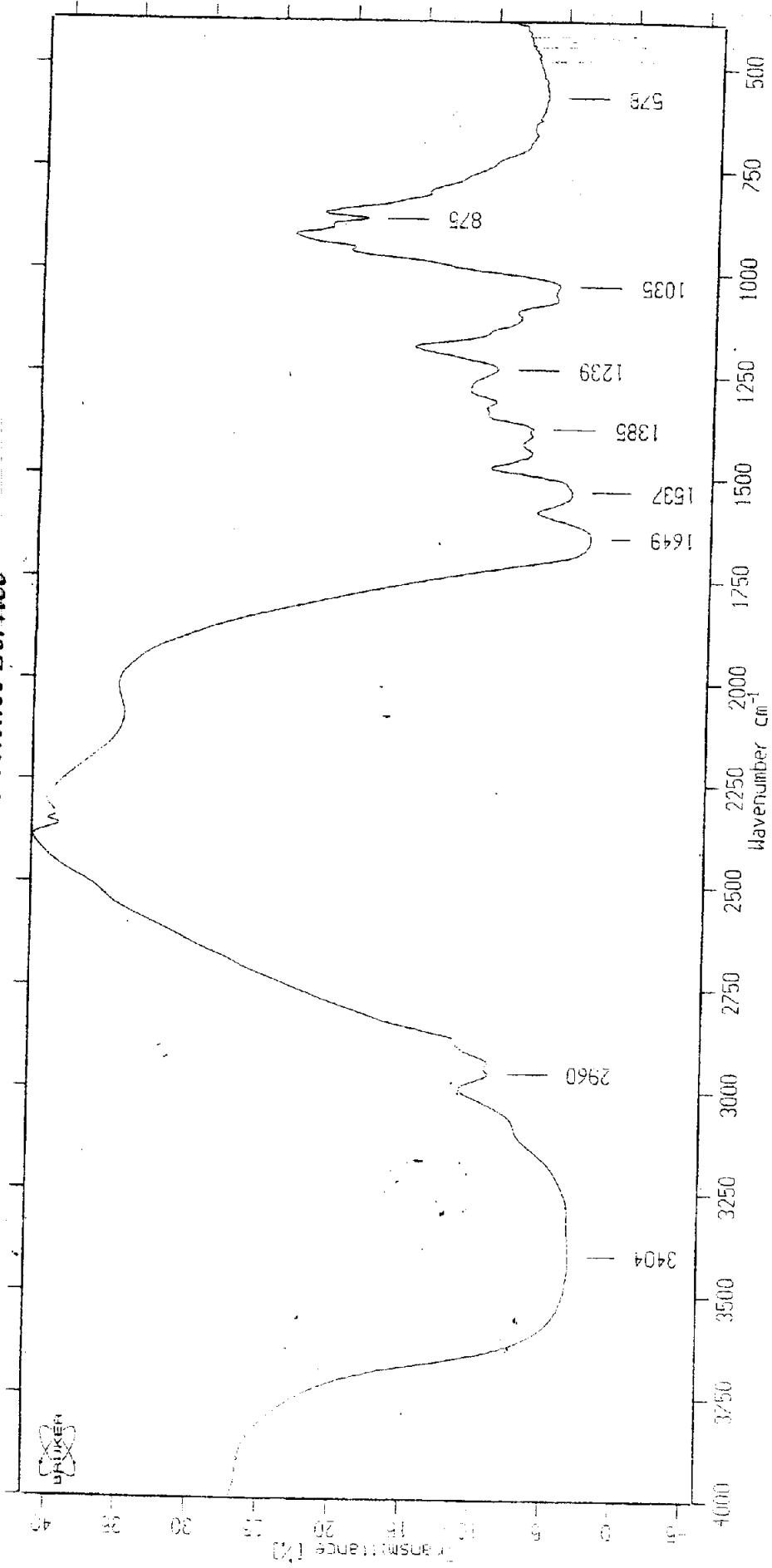


รังนกแท้ รังสิตขาว จ.ทุมพร
 หน้าที่อุดมหมักห้อง เลือด อบแห้ง

SAMPLE : US 766
 TECHNIQUE : FTIR
 USER : yuppa
 INSTRUMENT : IFS28
 PATH NAME : D:\DPAT

SPECTRUM : US625.24
 DATE : 23/ 8/1994
 TIME : 4: 38:11
 RESOLUTION : 4.0
 FILE NAME : US625.24

Department of Science Service

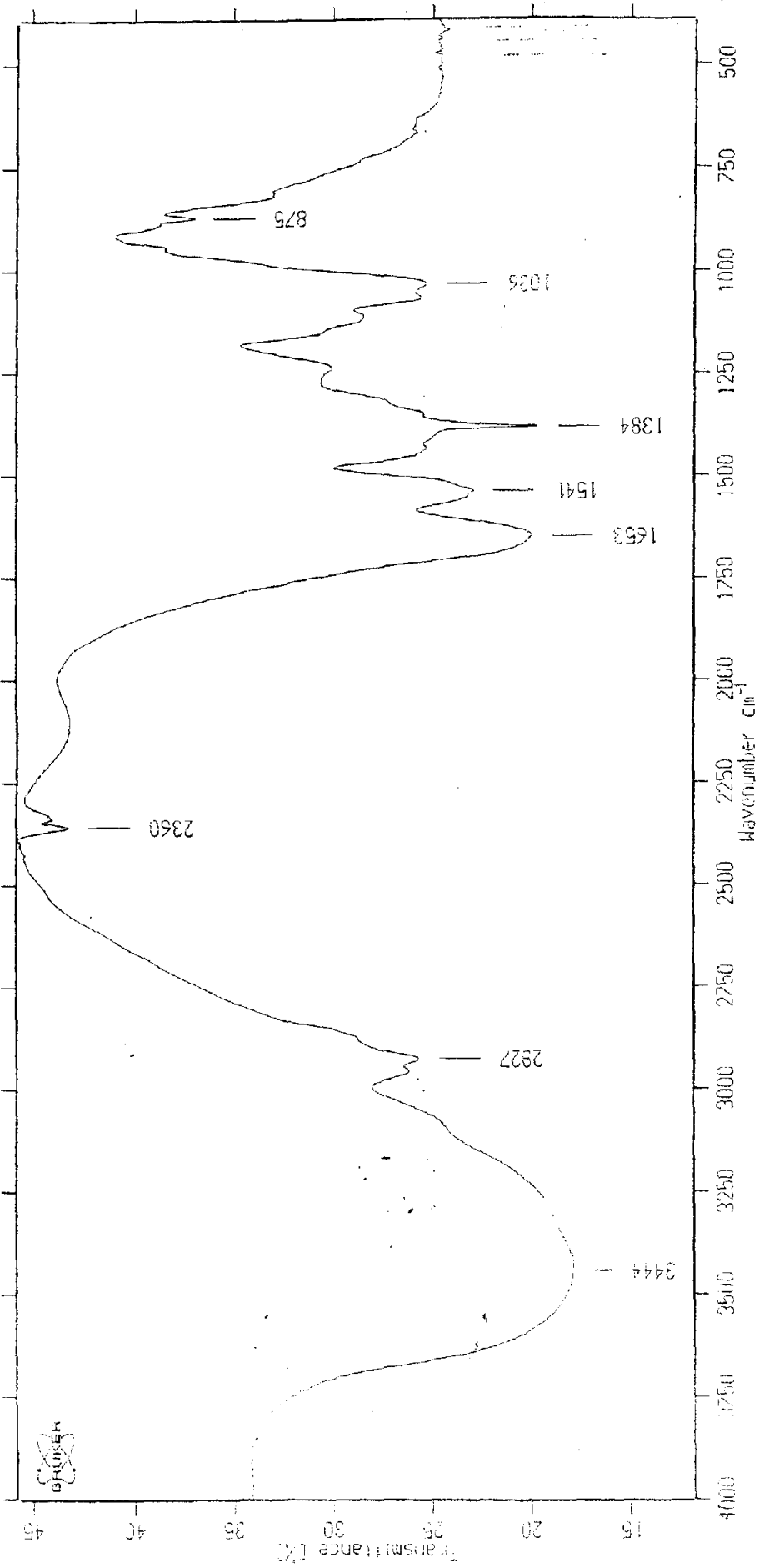


SPECTRUM : US675.16
 DATE : 23/ 8/1994
 TIME : 2:14:33
 RESOLUTION : 4.0
 FILE NAME : US675.16

SAMPLE :
 TECHNIQUE :
 USER :
 INSTRUMENT :
 PATH NAME :

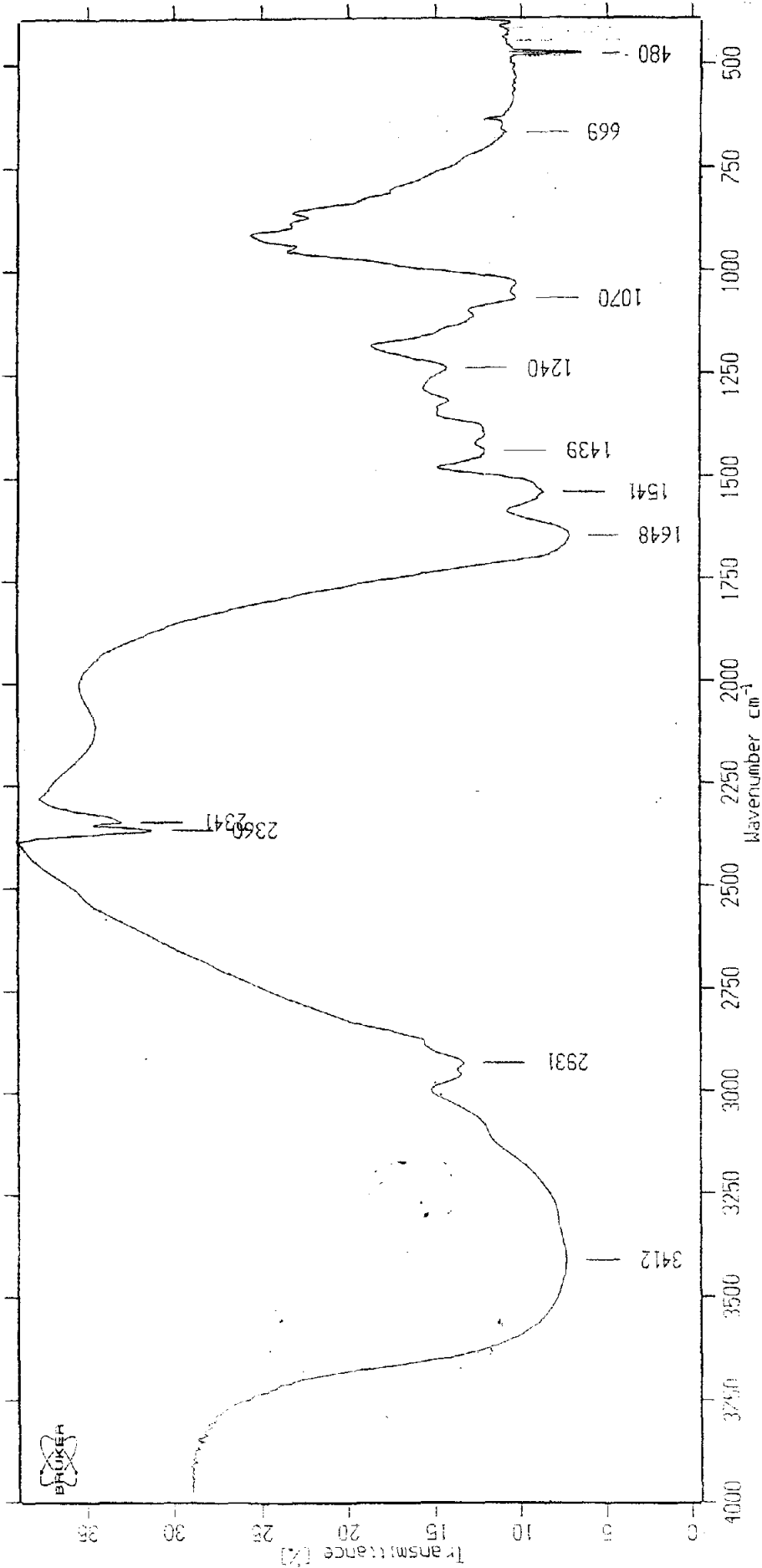
US 766 รังนกแพที่ รังสิตขาว จ.ทุมพร
 powder yupa
 TF528
 0: \DPAT

Department of Science Service



SPECTRUM	US675.17	SAMPLE	US 767
DATE	23/ 8/1994	TECHNIQUE	powder
TIME	2:22:49	USER	yupa
RESOLUTION	4.0	INSTRUMENT	IFS28
FILE NAME	US675.17	PATH NAME	D:\DPAT
			รังนกแท้ รังสิตแดง จ. ชุมพร

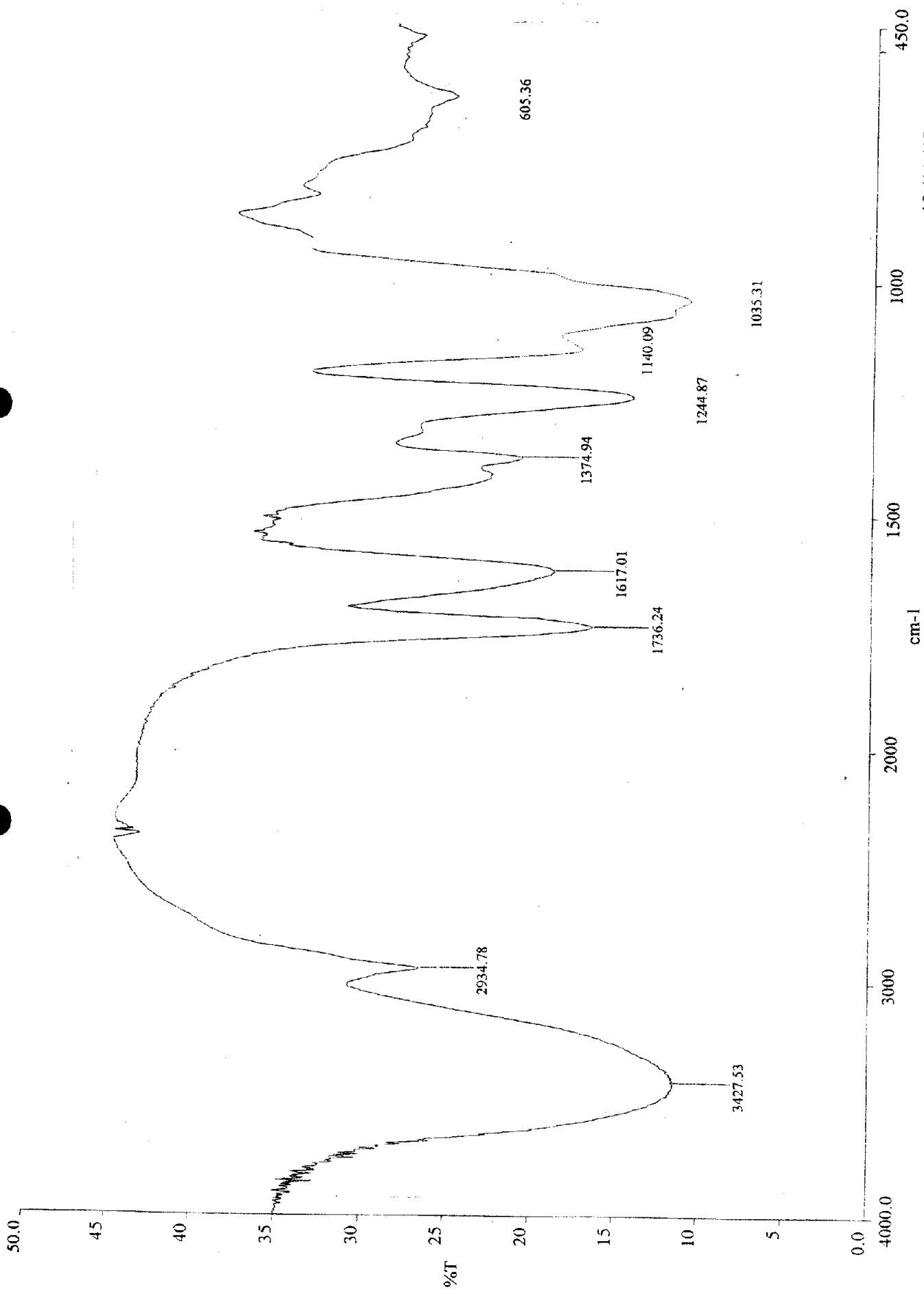
Department of Science Service



รายนาม เก็บไว้ราว 30 ปี จ.พัทลุง

SAMPLE : std
 TECHNIQUE : solid
 USER : patitta
 INSTRUMENT : FFS28
 PATH NAME : D:\AOR

SPECTRUM : 0254.21
 DATE : 4/21/1995
 TIME : 22:52: 3
 OPERATOR : 1.0
 FILE NAME : 0254.21



c:\pel_data\spectra\woxxx.sp

19/11/45

ดูค่าจริง