

วิธีทดลอง

1. การเตรียมสารละลายน้ำทรัพยากริมฝั่งแม่น้ำพื้นที่อยู่อาศัยในแม่น้ำเจ้าพระยา1.1 สารละลายน้ำ ^{3}H - มอร์ฟินสำหรับศึกษาประสิทธิภาพของการลักกัดและการแยกมอร์ฟิน

นำ ^{3}H - มอร์ฟิน (22 คูรี ต่อมิลลิโนล) ปริมาณ 250 ไมโครคูรี ซึ่งละลายอยู่ในเอทิลแอลกอฮอล์ 250 ไมโครลิตร มาเจือจางด้วยเอทิลแอลกอฮอล์จนปริมาตรครบ 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะได้ ^{3}H - มอร์ฟิน เข้มข้นประมาณ 2.5 ไมโครคูรี ต่อลูกบาศก์-เซนติเมตร และนำสารละลายน้ำมา 1 ลูกบาศก์เซนติเมตร เจือจางด้วยเอทิลแอลกอฮอล์จนปริมาตรครบ 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะได้สารละลายน้ำ ^{3}H - มอร์ฟิน ประมาณ 0.025 ไมโครคูรีต่อลูกบาศก์เซนติเมตร หรือ 50,000 dpm หรือ 0.35 นาโนกรัมต่อลูกบาศก์-เซนติเมตร เก็บสารละลายน้ำไว้ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส

1.2 สารละลายน้ำฟอสเฟตบัฟเฟอร์ชาไลน์

เตรียมบัฟเฟอร์ 0.01 โมลต่อลิตร pH 7.4 ที่มีโซเดียมเอชีด 0.1% โดยนำไฮโซเดียมไฮโดรเจนฟอสเฟต 0.01 โมลต่อลิตร (ละลาย ไฮโซเดียมไฮโดรเจนฟอสเฟต 1.41 กรัม ด้วยน้ำกลั่นจนปริมาตรครบ 1 สิตร) ปรับ pH ให้เป็น 7.4 ด้วยโซเดียมไฮโดรเจนฟอสเฟต 0.01 โมลต่อลิตร (ละลายโซเดียมไฮโดรเจนฟอสเฟต 1.56 กรัม ด้วยน้ำกลั่นจนปริมาตรครบ 1 สิตร)

ละลายโซเดียมคลอไรด์ 9 กรัม และโซเดียมเอชีด 1 กรัม ด้วยฟอสเฟตบัฟเฟอร์ชาไลน์ที่เตรียมไว้ จนปริมาตรครบ 1 สิตร

1.3 สารละลายน้ำมอร์ฟินไฮโดรคลอไรด์ 80 นาโนกรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร

ละลายมอร์ฟินไฮโดรคลอไรด์ 10 มิลลิกรัมด้วยสารละลายน้ำฟอสเฟต (จากข้อ 1.2) จนปริมาตรครบ 10 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะได้สารละลายน้ำมอร์ฟินไฮโดรคลอไรด์เข้มข้น 1 มิลลิกรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร แล้วนำสารละลายน้ำมาเจือจางอีก 2 ครั้ง ๆ ละ 100 เท่า จนได้สารละลายน้ำมอร์ฟินไฮโดรคลอไรด์เข้มข้น 100 นาโนกรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร นำสารละลายน้ำมอร์ฟินไฮโดรคลอไรด์เข้มข้น 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร เติมสารละลายน้ำฟอสเฟตจนปริมาตรครบ 100 ลูกบาศก์-เซนติเมตร จะได้สารละลายน้ำมอร์ฟินไฮโดรคลอไรด์เข้มข้น 80 นาโนกรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร

เก็บสารละลายน้ำไว้ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส

เมื่อต้องการใช้สิ่งน้ำสารละลายน้ำ 500 มิลลิลิตร เติมฟอลเฟตบัฟเฟอร์ 500 มิลลิลิตร และเจือจากเบนอนุกรมจนได้สารละลายน้ำที่มีมอร์ฟินไฮดรอลอไรด์เข้มข้น 40, 20, 10, 5, 2.5, 1.25 นาโนกรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตรตามลำดับ

1.4 สารละลายน้ำเติมไฮดรอกไซด์ 0.01 มิลลิลิตร

ละลายน้ำเติมไฮดรอกไซด์ 4 กรัม ด้วยน้ำกลันจนปริมาตรครบ 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร นำสารละลายน้ำมา 1 ลูกบาศก์เซนติเมตรเจือจากด้วยน้ำกลันจนปริมาตรครบ 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร

1.5 สารละลายน้ำ Bray's Scintillation

นำ 2.5 ໄดไฟฟ์มิลลิออกซ่าโซล 4 กรัม 1.4 - บีส -2-(4 - เมทิล-5 ไฟฟ์มิลออกซ่าโซล) - เป็นชิน 20 มิลลิกรัม แหนพทาสิน 60 กรัม นำละลายน้ำเจือจากด้วยเอทิลสินไกลคอล 20 ลูกบาศก์เซนติเมตร เมทิลแอลกออล 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร และเติมໄดออกเซนจนปริมาตรครบ 1 ลิตร

2. การเตรียมสารละลายน้ำสำหรับวิเคราะห์มอร์ฟินและโคเดอีนทางคุณภาพโดยวิธีแกลโคมาก็อกرافฟ์

2.1 สารละลายน้ำกรดเกลือ 0.1 มิลลิลิตร

นำกรดเกลือเข้มข้น 35.4% โดยปริมาตร ความถ่วงจำเพาะ 1.18 มา 2.18 ลูกบาศก์เซนติเมตร เจือจากด้วยน้ำกลันจนปริมาตรครบ 250 ลูกบาศก์เซนติเมตร

2.2 สารละลายน้ำเมทิลไดคลอโรไฮเดรน 5% โดยปริมาตร

นำเมทิลไดคลอโรไฮเดรน 0.5 ลูกบาศก์เซนติเมตร มาเติมให้ลุ่นจนครบ 10 ลูกบาศก์เซนติเมตร

2.3 สารละลายน้ำเดคคอน 3% โดยปริมาตร

นำเดคคอน 90 มา 3 ลูกบาศก์เซนติเมตร มาเจือจากด้วยน้ำกลันจนปริมาตรครบ 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร

2.4 สารละลายน้ำมอร์ฟินไฮดรอลอไรด์ 10 มิลลิกรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร

ละลายน้ำมอร์ฟินไฮดรอลอไรด์ 10 มิลลิกรัม ด้วยสารละลายน้ำฟเฟชเชอร์ (จากข้อ 1.2) จนปริมาตรครบ 10 ลูกบาศก์เซนติเมตร จะได้สารละลายน้ำมอร์ฟินไฮดรอลอไรด์เข้มข้น 1 มิลลิกรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร นำสารละลายน้ำมา 1 ลูกบาศก์เซนติเมตร เจือจากด้วยสารละลายน้ำฟเฟชเชอร์จนมีปริมาตรครบ 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร

2.5 สารละลายน้ำตราชูนโโคเดอีนฟอสเฟต 10 ในโครงรัมต่อสูงบาร์กเซนติเมตร

ละลายน้ำตราชูนโโคเดอีนฟอสเฟต 10 มีลักษณะเป็นผงสีขาว (จากข้อ 1.2) จันปرمิตครอบ 10 สูงบาร์กเซนติเมตร จะได้สารละลายน้ำตราชูนโโคเดอีนฟอสเฟตเข้มข้น 1 มิลลิกรัมต่อสูงบาร์กเซนติเมตร นำสารละลายน้ำตราชูนโโคเดอีนฟอสเฟตเข้มข้น 1 สูงบาร์กเซนติเมตร เจือจางด้วยสารละลายน้ำตราชูนโโคเดอีนฟอสเฟต 100 สูงบาร์กเซนติเมตร

3. การเตรียมสารละลายน้ำตราชูนโโคเดอีนฟอสเฟต 100 และโโคเดอีนโโควิชิกินและไครมาโทกราฟี

3.1 สารละลายน้ำตราชูนโโคเดอีนฟอสเฟต 100 มีลักษณะเป็นผงสีขาว

ละลายน้ำตราชูนโโคเดอีนฟอสเฟต 100 มีลักษณะเป็นผงสีขาว จันปرمิตครอบ 100 สูงบาร์กเซนติเมตร

3.2 สารละลายน้ำตราชูนโโคเดอีนฟอสเฟต 1 มิลลิกรัมต่อสูงบาร์กเซนติเมตร

ละลายน้ำตราชูนโโคเดอีนฟอสเฟต 1 มิลลิกรัมต่อสูงบาร์กเซนติเมตร เจือจางด้วยเมทิลแอลกอฮอล์ 2 สูงบาร์ก-

4. การเตรียมแผ่นชีลิกาเจล

เตรียมแผ่นชีลิกาเจล ขนาด 20×20 เซนติเมตร หนา 0.25 มิลลิเมตร โดยใช้ชีลิกาเจล 20 กรัม ผสมกับน้ำ 40 สูงบาร์กเซนติเมตรเท่านั้นให้เข้ากันดี เป็นเวลาประมาณ 30-40 วินาที เทสารผสมใส่ถาดสีปูรับเพื่อให้ได้ความหนาของแผ่นชีลิกาเจลเป็น 0.25 มิลลิเมตร แล้วลากถาดไปตามแผ่นแก้วที่สะอาดและแห้งด้วยความเร็ว慢ๆ เสียง ทึ้งไว้ให้ชีลิกาเจลจับตัว กันอย่างดี 10 นาที ก่อนที่จะนำไปตากจากเครื่องอบ แล้วนำไปอบที่อุณหภูมิ 110 องศาเซลเซียส นาน 30 นาที และเก็บไว้ในตู้อบแห้งที่มีชีลิกาเจลสัน้ำเงิน

5. การทำให้คลอร์ฟอร์มบริสุทธิ์

ใช้วิธีการกลั่นลำดับส่วน (Fractional Distillation) เก็บส่วนที่ออกจากเครื่องกลั่นที่อุณหภูมิ 60.0 องศาเซลเซียส

6. การเตรียมคอสัมน์สำหรับการวิเคราะห์โดยวิธีแกสโกรามาโทกราฟี

6.1 การทำความสะอาดคอสัมน์

นำคอสัมน์แก้วที่มีเส้นผ่าศูนย์กลางด้านใน 2 มิลลิเมตร ยาว 2 เมตร ซึ่งขาดเป็นวงกลม มาล้างด้านในโดยล้างไปด้วยผ้านาโน่ที่ลอกออกแล้วนำร้อนความร้อน ให้สารละลายน้ำตราชูนโโคเดอีนฟอสเฟต 100 สูงบาร์กเซนติเมตร ใช้เครื่องดูดอากาศดูดให้สารละลายน้ำตราชูนโโคเดอีนฟอสเฟต 100 สูงบาร์กเซนติเมตร แต่ละชนิดผ่านคอสัมน์ แล้วเติมเหล็กคอน 3% โดยปริมาตร (จากข้อ 2.3) ลงในคอสัมน์แข็งทึ้งด้านในไว้ แล้วล้างเดือนสองเดือนจนสะอาดด้วยน้ำ ทำให้คอสัมน์แห้งโดยผ่านเมทิลแอลกอฮอล์ 1 ครั้ง และเปลี่ยนแกสในโตรเรน

6.2 การขีลาในข้อสัมผัส

นำคอลัมน์ที่ล้างสะอาดแล้วและแห้ง มาเติมไกเมทิลไดคลอโรไฮเดน 5% โดยปริมาตร (จากข้อ 2.2) ให้เต็มคอลัมน์ทึงไว้ประมาณ 15 นาที จึงเทออก แล้วล้างคอลัมน์ด้วยเมทิลแอลกอฮอล์ ปริมาตร 50 ลูกบาศก์เซนติเมตร โดยใช้เวลาประมาณ 5 นาที แล้วเป่าให้คอลัมน์แห้งด้วยแกสในโตรเจน

6.3 การเตรียมไบแก๊ส

แข่งไบแก๊สในไกเมทิลไดคลอโรไฮเดน 5% โดยปริมาตร เป็นเวลา 15 นาที แล้วล้างในเมทิลแอลกอฮอล์ 3 ครั้ง นำไบแก๊สที่ได้ไปเกลี่ยบนกระดาษกรอง เปลี่ยนกระดาษกรองหลาย ๆ ครั้ง แล้วเป่าด้วยแกสในโตรเจนจนไบแก๊สแห้ง เก็บไบแก๊สที่ได้ในขวดปิดฝาสนิท ก่อนใช้นำไปอบที่ 80-100 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที

6.4 การบรรจุสารลงในคอลัมน์

นำไบแก๊สที่ล้างสะอาดแล้วและแห้งใส่ปลายข้างหนึ่งของคอลัมน์ให้ได้ความยาวของไบแก๊สประมาณ ½ มิล แล้วต่อปลายด้านนี้เข้ากับเครื่องดูดอากาศซึ่งตั้งความดันไว้ 5-8 บอนด์ต่อตารางนิวตัน ใช้สายยางสั้น ๆ ต่อปลายของคอลัมน์อีกด้านหนึ่งเข้ากับกรวยเทสลาที่ต้องการจะบรรจุลงในกรวย เปิดเครื่องดูดอากาศแล้วก็ขันเขย่าเบา ๆ บนเครื่องเขย่าเพื่อให้สารลงไปในคอลัมน์อย่างสม่ำเสมอ ทำซ้ำ 3 ชั้น เทิมจนสารที่ต้องการบรรจุเกือบเต็มคอลัมน์ จึงใส่ไบแก๊sexเข้าที่ปลายคอลัมน์อีกด้านหนึ่ง

6.5 การเตรียมคอลัมน์สำหรับใช้งาน

นำคอลัมน์ที่เตรียมไว้จากข้อ 6.4 ไปผ่าน carrier gas เพื่อให้ความชื้นและสะเทย liquid phase ที่มากเกินพอก อุณหภูมิที่ใช้ผ่านแกสเป็นอุณหภูมิสูงสุดที่จะใช้งาน หรือมากกว่า เล็กน้อย แต่ไม่เกินอุณหภูมิจำกัดที่คอลัมน์จะทนได้ การเตรียมคอลัมน์นี้ปกติใช้เวลาประมาณ 24-30 ชั่วโมง ในระหว่างที่ผ่าน carrier gas ทดสอบ base line จนได้ base line ที่เรียบพอเหมาะสมกับการใช้งาน

7. การวิเคราะห์หาปริมาณอนุพันธ์ฟินในน้ำนมคนโดยวิธีรัตติโอดิมิวโนแอลสเอย

7.1 การศึกษาโดยวิธีที่ลักษณะคล้ายคลึงกัน

ศึกษาโดยใช้แอนติบอดี และสารติดฉลากปริมาณ ¼ ของที่บริษัทแนะนำ และผสมสารต่าง ๆ ดังแสดงในตารางที่ 1.

ตารางที่ 1 รายละเอียดการทำราก็อิมเมจโนแอลสเลย์ของอนุพันธ์มอร์ฟินในปัสสาวะ

สารละลายน้ำ	หลอดทดลองและปริมาตร (ไมโครลิตร)	
	สูงย	มาตรฐาน
มอร์ฟินมาตรฐานในปัสสาวะของบริษัท (40-1.25 นาโนกรัมต่อลูกบาศก์ เซนติเมตร)	-	100
มอร์ฟินติดฉลาก	50	50
แอนติบอดี้	50	50
ปัสสาวะคนปกติ (ที่ไม่มีมอร์ฟิน)	100	-

ผสมสารละลายน้ำเข้ากันแล้วอินกิวเบทที่อุณหภูมิประมาณ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 18-24 ชั่วโมง เติมแอมโมเนียมซัลเฟตอิ่มตัว 200 ไมโครลิตร ผสมให้เข้ากันแล้วปั่นแยกตะกอน (bound form) ออกจากน้ำใส (free form) ด้วยอัตราเร็ว 5,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 1 ชั่วโมง นำแต่ละส่วนไปปั๊บเร่งสี ด้วย Automatic Gamma Counter คำนวณหาร้อยละของการรวมตัว % bound = $\frac{\text{bound}}{\text{bound} + \text{free}}$ นำไปเขียนกราฟมาตรฐานแสดงความสัมพันธ์ระหว่างร้อยละของการรวมตัวและปริมาณมอร์ฟิน

7.2 การศึกษาเปรียบเทียบกราฟมาตรฐานของสารมาตรฐานในปัสสาวะและสารมาตรฐานในปัสสาวะหรือ

ศึกษาโดยใช้ปริมาณสารต่าง ๆ ที่แสดงไว้ในตารางที่ 1 โดยเปรียบเทียบกราฟมาตรฐาน เมื่อใช้สารละลายนามาตรฐานมอร์ฟินไฮโดรคลอไรด์ (40-1.25 นาโนกรัมต่อลูกบาศก์-เซนติเมตร) ในสารละลายน้ำปัสสาวะ (จากข้อ 1.2) กับการใช้สารละลายนามาตรฐานในปัสสาวะของบริษัท

7.3 การศึกษาอิทธิพลของน้ำหนักต่อกราฟมาตรฐาน

ศึกษาโดยใช้ปริมาณสารต่าง ๆ ที่แสดงไว้ใน ตารางที่ 2

ตารางที่ 2 รายละเอียดการศึกษาอิทธิพลของน้ำนมต่อการฟูมารตรฐาน

สาระราย	หลักทดลองและปริมาตร (ไมโครลิตร)		
	คุณบ	มาตรฐาน	น้ำม
มอร์ฟินมาตรฐาน (จากข้อ 1.3) (80-2.5 นาโนกรัมต่อลูกบาศก์ เซนติเมตร)	-	50	50
มอร์ฟินติดฉลาก	50	50	50
แอนติบอตี	50	50	50
สารละลายปั๊ฟเฟอร์ (จากข้อ 1.2)	100	50	-
น้ำมคนปกติ	-	-	50

7.4 การศึกษาอิทธิพลของตัวทำละลายอินทรีย์และน้ำมันต่อการฟอกคราฟต์

7.4.1 การเตรียมทดสอบเชิงเด็ก LH-20 เพื่อใช้ในการทำให้สารศักดิ์ได้

เตรียมคอสัมน์เชฟ่าเดกซ์ LH-20 ตามวิธีของ Monk และคณะ (1975) โดยแซ่บเชฟ่าเดกซ์ LH-20 3.5 กรัม ไว้ในสารละลายผลไม้ (คลอโรฟอร์ม : น้ำมันมะลิ : เมทิลแอกโกลออล : น้ำ ใบยัตราส่วน 500 : 500 : 75 : 3 โดยปริมาตร) 200 ลูกบาศก์เซนติเมตร ในขวดปิดฝาสนิท อย่างน้อย 24 ชั่วโมง เขย่าบ้างเป็นครั้งคราว และนำไปบรรจุลงในคอสัมน์

7.4.2 การหาตัวแหนง ^{3}H - มอร์ฟินที่ออกจากคลื่นสั่นและอาชญากรรมใช้งานของ

นำ ^{3}H - มอร์ฟิน (จากข้อ 1.1) มา 0.1 ลูบาก้าร์เซนติเมตร (ประมาณ 2,000 cpm) มาเป่าให้แห้งด้วยแกสในโตรเรน แล้วละลายด้วยสารละลายผสมที่ใช้ในข้อ 7.4.1 ปริมาตร 0.5 ลูบาก้าร์เซนติเมตร นำสารละลายนี้มาหยดลงในคอสัมบ์ แล้วใช้สารละลายผสมเดิมเป็นตัวช่วยสารออกจากคอสัมบ์ เริ่มเก็บสารที่ออกจากคอสัมบ์หยดแรกลงในขวดน้ำบังคับ ขวดละ 1 ลูบาก้าร์เซนติเมตร 35 ขวด นำเฉพาะช่วงเวลาที่ประเทยให้แห้งในเครื่องระเหยแห้งภายใต้ความตันต้าที่อุณหภูมิ 75 องศาเซลเซียส เดิมสารละลาย Bray's Scintillation (จากข้อ 1.5) ขวดละ 4 ลูบาก้าร์เซนติเมตร นำไปปั๊บปริมาณสัมภาระสีด้วยเครื่อง Liquid Scintillation Counter ทำการทดลองเข่นเดียวกันนี้ ทดลองทั้งหมดครั้งละ 1 เตือน รวม 4 เตือน

7.4.3 การศึกษาอิทธิพลของสารต่าง ๆ ต่อกราฟมาตรฐาน

เตรียมสารที่ใช้ทดสอบอิทธิพลที่มีต่อกราฟมาตรฐาน ดังนี้

ก. residue ของคลอโรฟอร์ม ใช้คลอโรฟอร์ม 10 ลูกบาศก์เซนติเมตร ระเหยให้แห้ง

ข. residue ของน้ำมันที่สักด้วยคลอโรฟอร์ม ใช้น้ำมันจากคนปกติ 1 ลูกบาศก์เซนติเมตร เติมสารละลายน้ำมันเบนซิน (จากข้อ 1.2) 1 ลูกบาศก์เซนติเมตร ปรับ pH ให้เป็นประมาณ 9 ด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์ (จากข้อ 1.4) (ปริมาณโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้ได้จากการทดลองโดยใช้น้ำมัน 2 ลูกบาศก์เซนติเมตร เติมสารละลายน้ำมันเบนซิน 2 ลูกบาศก์เซนติเมตร ทดลองปรับ pH ด้วยสารละลายน้ำมันโซเดียมไฮดรอกไซด์ วัด pH ด้วย pH meter จะได้ pH 9 ทำ 3 ครั้ง และหากค่าเฉลี่ยของปริมาณโซเดียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้ แล้วน้ำมันคงเหลือที่ได้นำไปใช้ในการทดลอง) แล้วสักด้วยคลอโรฟอร์ม 10 ลูกบาศก์เซนติเมตร โดยการกลับหลอดทดลองไปมา 50 ครั้ง แยกชั้นคลอโรฟอร์มออกจากชั้นของน้ำมัน นำชั้นคลอโรฟอร์มไประเหยให้แห้ง

ค. residue ของคลอโรฟอร์มที่ผ่านคอสัมบ์เชฟ่าเดกซ์ ใช้คลอโรฟอร์ม 10 ลูกบาศก์เซนติเมตร ระเหยให้แห้ง แล้วละลายด้วยสารละลายน้ำมัน คลอโรฟอร์ม : น้ำมันอล-เอพเทน : เมทิลแอลกอฮอลล์ : น้ำในอัตราส่วน 500 : 500 : 75 : 5 โดยปริมาตร 0.5 ลูกบาศก์เซนติเมตร นำไปผ่านคอสัมบ์ที่เตรียมไว้ในข้อ 7.4.1 ซึ่งได้ทดสอบหาตัวแทนมอร์ฟิน ตามวิธีในข้อ 7.4.2 แล้วทิ้งส่วนที่ผ่านจากคอสัมบ์ไป 16 ลูกบาศก์เซนติเมตรแล้วเก็บส่วนต่อมารวม 13 ลูกบาศก์เซนติเมตร นำไประเหยให้แห้ง

ง. residue ของน้ำมันที่สักด้วยคลอโรฟอร์มและผ่านคอสัมบ์เชฟ่าเดกซ์ ใช้น้ำมัน 1 ลูกบาศก์เซนติเมตร สักด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์ในอัตราส่วนที่เท่ากับวิธีการในข้อ 7.4.3 ข. นำไปละลายและผ่านคอสัมบ์ แล้วทิ้งส่วนที่ผ่านจากคอสัมบ์ นำไประเหยให้แห้งเช่นเดียวกับวิธีการในข้อ 7.4.3 ค.

ต่อจากนั้นเติมสารละลายน้ำมันเบนซิน (จากข้อ 1.2) 250 มิลลิลิตรเพื่อลดลายส่วนที่เหลือจากการเตรียมในข้อ 7.4.3 ก. ซึ่ง 7.4.3 ง. เขย่าและตั้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง 30 นาที จึงนำไปทดสอบ ตั้งรายละเอียดในตารางที่ 3

ตารางที่ 3 รายละเอียดการศึกษาอิทธิพลของสารต่าง ๆ ต่อราฟมาตรฐาน

สารละลายน้ำ	ผลทดสอบและปริมาณ (ไมโครซิตร)		
	คุณภาพ	มาตรฐาน	อิทธิพลของสารต่าง ๆ
มอร์ฟินมาตรฐาน (จากข้อ 1.3) (80-2.5 นาโนกรัมต่อลูบาก้ากเซนติเมตร)	-	50	50
มอร์ฟินติดฉลาก	50	50	50
แอนติบอดี้	50	50	50
สารละลายน้ำบีฟเฟอร์ (จากข้อ 1.2)	100	50	-
สารที่ต้องการทดสอบอิทธิพลที่มีต่อราฟมาตรฐาน (7.4.3 ก ถึง 7.4.3 ง)	-	-	50

7.5 การวิเคราะห์หาปริมาณอนุพันธ์มอร์ฟินในน้ำนมคนโดยวิธีรัตติโอดิมิวโนแอกซิเจน

7.5.1 การเตรียมน้ำนมเพื่อหาปริมาณอนุพันธ์มอร์ฟิน

นำ ^{3}H - มอร์ฟิน (จากข้อ 1.1) 0.1 ลูบาก้ากเซนติเมตร (ประมาณ 2,000 cpm) เป่าให้แห้ง เติมน้ำนม 1 ลูบาก้ากเซนติเมตร และสารละลายน้ำบีฟเฟอร์ (จากข้อ 1.2) 1 ลูบาก้ากเซนติเมตร เขย่าแล้วตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง (20 องศาเซลเซียส) อย่างน้อย 30 นาที ปรับ pH ให้เป็นประมาณ 9 ด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์ ตามวิธีในข้อ 7.4.3 ข ลักษณะโดยคลอโรฟอร์ม และผ่านคอลัมน์ตามวิธีในข้อ 7.4.3 ข และ 7.4.3 ก ต่อจากนั้นเติมสารละลายน้ำบีฟเฟอร์ 0.5 ลูบาก้ากเซนติเมตรเขย่าแล้วทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง 30 นาที แบ่งสารละลายน้ำ 0.2 ลูบาก้ากเซนติเมตร เพื่อวัดประสิทธิภาพการลักต์ โดยเติมสารละลายน้ำ Bray's Scintillation (จากข้อ 1.5) 4 ลูบาก้ากเซนติเมตรเขย่าให้เข้ากัน นำไปปั๊บปริมาณรังสีด้วยเครื่อง Liquid Scintillation Counter สารละลายน้ำที่เหลืออีก 0.1 x 2 ลูบาก้ากเซนติเมตร นำไปทำรัตติโอดิมิวโนแอกซิเจน ตามวิธีในข้อ 7.5.2

7.5.2 การวิเคราะห์หาปริมาณอนุพันธ์มอร์ฟินในน้ำนมคน

ศึกษาโดยใช้ปริมาณสารต่าง ๆ ที่แสดงไว้ในตารางที่ 4

ตารางที่ 4 รายละเอียดการวิเคราะห์ปริมาณอนุพันธ์อร์ฟินในน้ำนมคน

สารละลายน้ำนมคน	ผลดัชนีลดลงและปริมาณ (ไมโครลิตร)	
	คุณภาพ	สารตัวอย่างหรือสารมาตรฐาน
สารตัวอย่าง (7.5.1) หรือมอร์ฟิน มาตรฐาน 40-1.25 นาโนกรัมต่อ ลูกบาศก์เซนติเมตร (จากข้อ 1.3)	-	100
มอร์ฟินติดฉลาก	50	50
แอนติบอตี้	50	50
สารละลายน้ำนมคน (จากข้อ 1.2)	100	-

ผลมาระลัยให้เข้ากันดีล้วนถ้วนกิวเบทที่อุณหภูมิประมาณ 4 องศาเซลเซียส
เป็นเวลา 18-24 ชั่วโมง เติมแอมโมเนียมซัลเฟตอีมตัว 200 ไมโครลิตร ผลให้เข้ากันแล้ว
ปั๊มแยกตาก่อนออกจากน้ำใส่ถ้วยอัตราเร็ว 5,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 1 ชั่วโมง นำแต่
ละล่วนไปนับรังสีด้วย Automatic Gamma Counter คำนวณหาร้อยละของกรรมตัว

$$\% \text{ bound} = \frac{\text{bound}}{\text{bound} + \text{free}} \times 100$$
 นำไปเชียนกราฟมาตรฐาน และความสัมพันธ์ระหว่างร้อยละ
ของการรวมตัว และปริมาณมอร์ฟิน นำค่าร้อยละของการรวมตัวของสารตัวอย่าง ไปอ่าน
ค่าปริมาณมอร์ฟินจากการกราฟมาตรฐาน

7.5.3 การคำนวณหาปริมาณอนุพันธ์อร์ฟิน

ก. การคำนวณประสิทธิภาพการสักดิ์

สมมุติให้ ${}^3\text{H}$ - มอร์ฟิน ที่เติมลงในน้ำนมก่อนการวิเคราะห์ a cpm
สารตัวอย่างที่ผ่านการทำให้บริสุทธิ์แล้ว 0.2 ลูกบาศก์เซนติเมตร มีรังสี b cpm

$$\therefore \quad 0.5 \quad " \quad " \quad " \quad \frac{b}{2} \times 5 \quad \text{cpm}$$

$$\therefore \quad \text{ปริมาณอนุพันธ์อร์ฟินที่สักดิ์ได้} = \frac{5b}{2a} \times 100 = c$$

ข. การคำนวณปริมาณมอร์ฟิน

สารตัวอย่างที่ผ่านการทำให้บริสุทธิ์แล้ว 0.1 ลูกบาศก์เซนติเมตร อ่านปริมาณจากการกราฟมาตรฐานได้ d นาโนกรัม
 $" \quad 0.5 \quad " \quad " \quad " \quad " \quad " \quad 5d \quad \text{นาโนกรัม}$

$$\text{ปริมาณอนุพันธ์มอร์ฟินที่สกัดได้ } c \text{ นาโนกรัม มาจากอนุพันธ์มอร์ฟินเริ่มต้น } 100 \text{ นาโนกรัม} \\ " " 5d " " " \frac{100}{c} \times 5d = x \text{ นาโนกรัม}$$

ถ้าใช้น้ำหนัก 1 ลูกบาศก์เซนติเมตร

น้ำหนัมจะมีความเข้มข้นของอนุพันธ์มอร์ฟิน x นาโนกรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร

7.6 การทดสอบความเชื่อถือได้ของวิธีเคราะห์

7.6.1 ความจำเพาะ (Specificity) ของเอนไซบอต

เอนไซบอตที่ใช้เป็นเอนไซบอตจากบริษัทที่ได้ทดสอบความจำเพาะแล้วในห้องปฏิบัติการ ศูนย์วิจัยยาเสพติด สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์การแพทย์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ซึ่งไม่ได้ทดสอบช้าอีกด้วย

7.6.2 ความไว (Sensitivity) ของวิธีเคราะห์

ทำรากต่ออีมีโนแอลเสสเสยของสารมาตรฐานความเข้มข้นต่าง ๆ กัน ตามตารางที่ 4 ข้อ 7.5.2 ทำการทดลองช้ากัน 10 ครั้ง และหาความไวของวิธีเคราะห์ ตามวิธีของ Abraham (1974) โดยคำนวณค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานที่จุดที่ไม่มีความเข้มข้นของสารละลายมาตรฐาน ที่ระดับความเชื่อถือได้ ร้อยละ 95 ที่จุดนี้ว่ามีความเข้มข้นเท่าใด ความเข้มข้นที่ได้จะเป็นความเข้มข้นน้อยที่สุดที่อ่านได้จากการฟามารฐานหรือความไวของวิธีเคราะห์

7.6.3 ความแม่นยำ (Precision) ของวิธีเคราะห์

ใช้เก็บตัวอย่างจากคนปกติ ที่เติมสารละลายมอร์ฟินมาตรฐานลงในน้ำหนึ่งให้มีความเข้มข้นของมอร์ฟินเป็น 3 ระดับ คือ 10, 15 และ 25 นาโนกรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร ทำการทดลองเข่นเดียวกับข้อ 7.5.1 ถึง 7.5.3 โดยทำการทดลองทั้ง 3 ระดับ ความเข้มข้นระดับละ 3 ตัวอย่าง ในรันเดียวกัน (Within Assay) และทำเปรียบเทียบกัน (Between Assay) 3 รัน

7.6.4 ความถูกต้อง (Accuracy) ของวิธีเคราะห์

นำผลจากการทดลองในข้อ 7.6.3 ไปหาค่าความถูกต้องดังนี้

ถ้าความเข้มข้นของมอร์ฟิน 10 นาโนกรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตรรัดได้ x นาโนกรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร

$$" " 100 " " " \frac{x}{10} \times 100 = 10x " "$$

. ∴ Recovery ของวิธีเคราะห์คิดเป็นร้อยละ $10x$

8. การวิเคราะห์หาปริมาณอนุพันธ์มอร์ฟินในปัสสาวะโดยวิธีรัตติโอดีมีโนแอลเสสเสย

ศึกษาโดยใช้ปริมาณสารต่าง ๆ ที่แสดงไว้ในตารางที่ 5 เป็นริสที่ใช้อยู่ในห้องปฏิบัติการ ศูนย์วิจัยยาเสพติด สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์การแพทย์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 5 รายละเอียดการวิเคราะห์ท้าปริมาณอนุพันธ์มอร์ฟีนในปัสสาวะ

สารละลายน้ำ	หลอดทดลองและปริมาตร (ไมโครลิตร)		
	สูญเสีย	สารตัวอย่าง	สารมาตรฐาน
มอร์ฟีนมาตรฐานในปัสสาวะของบริษัท (40~1.25 นาโนกรัมต่อลูกบาศก์เซนติเมตร) (เจือจางตามรากศีรිในข้อ 1.3)	-	-	100
ปัสสาวะคนปกติ	110	100	10
สารตัวอย่าง	-	10	-
มอร์ฟีนศิษะลาก	50	50	50
แอนติบอดี้	50	50	50

ผสมสารละลายน้ำเข้ากันดี แล้วอินซิเวบที่อุณหภูมิประมาณ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 18-24 ชั่วโมง เติมแอนโโมเนียมชัลเพตอีมตัว 200 ไมโครลิตร ผสมให้เข้ากันแล้วเป็นแยกตะกอนออกจากน้ำใช้ด้วย อัตราเร็ว 5,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 1 ชั่วโมง นำแต่ละส่วนไปนับรังสีด้วย Automatic Gamma Counter คำนวณหาร้อยละของการรวมตัว % bound = $\frac{\text{bound}}{\text{bound} + \text{free}}$ นำไปเขียนกราฟมาตรฐาน แสดงความสัมพันธ์ระหว่างร้อยละของการรวมตัว และปริมาณมอร์ฟีน นำค่าร้อยละ ของการรวมตัวของสารตัวอย่าง ไปอ่านค่าปริมาณมอร์ฟีนจากการภาพมาตรฐาน

9. การวิเคราะห์มอร์ฟีนและโคเดอีนในเมล็ดฟันและข้าวสารโดยวิธีแกสโครมาโตกราฟฟิ

การวิเคราะห์มอร์ฟีนและโคเดอีนในเมล็ดฟันและข้าวสารนั้น จะเป็นจะต้องสักดิ้นสารตัวอย่างทำลาย และทำให้สารที่สักดิ้นได้บริสุทธิ์ขึ้นโดยกรรมวิธีอย่างหนึ่งอย่างใดก็อันจะนำไปวิเคราะห์ ในวิทยานิพนธ์นี้ ได้เลือกวิธีนำเมล็ดฟันหรือข้าวสารมาสักด้วยน้ำและคลอโรฟอร์ม นำสารที่ได้ส่วนหนึ่งไปวิเคราะห์อนุพันธ์มอร์ฟีนโดยวิธาริดโซลูชันมิวนิโอลและสเตรช โดยไม่มีการเตรียมอนุพันธ์ ส่วนที่เหลือนำไปทำให้บริสุทธิ์ขึ้นโดยวิธี back extraction หรือวิธีทินเลเยอร์ โครมาโตกราฟฟิ ต่อจากนั้นสังน้ำสารที่ได้ไปวิเคราะห์มอร์ฟีนและโคเดอีนด้วยวิธีแกสโครมาโตกราฟฟิ โดยวิธีวิเคราะห์อนุพันธ์จากอะเซทิล 酛 ลizin หรือซิลิโอลizin

9.1 การสกัดมอร์ฟินและโคเดอีนจากสารละลายน้ำมาตรฐาน

นำสารละลายน้ำมอร์ฟินมาตรฐาน (จากข้อ 2.4) และสารละลายน้ำโคเดอีนมาตรฐาน (จากข้อ 2.5) อย่างละ 0.5 – 2.0 ลูกบาศก์เซนติเมตร ตามความเหมาะสมของแต่ละการทดลองมาเติมโซเดียมไบคาร์บอเนตจนอิ่มตัว แล้วสกัดด้วยคลอโรฟอร์มบีสูทช์ 5 ลูกบาศก์เซนติเมตรคั่วเครื่องเขย่า (Vortex-Genie) นาน 1 นาที แยกชั้นคลอโรฟอร์ม เพื่อนำไประเหยในเครื่องระเหยแห้งภายใต้ความดันต่ำที่อุณหภูมิ 65 องศาเซลเซียส ก่อนที่ชั้นคลอโรฟอร์มจะแห้ง ล้างข้างหลังแก้วด้วยเมทิลแอลกอฮอลล์ประมาณ 1 ลูกบาศก์เซนติเมตร ระเหยจนแห้งแล้วนำไปเตรียมอนุพันธ์ (ตามข้อ 9.6)

9.2 การสกัดมอร์ฟินและโคเดอีนจากสารตัวอย่าง

9.2.1 ข้าวสาร

นำตัวอย่างข้าวสารและข้าวสารเปรี้ยบเทียบอย่างละ 60 กรัม มาสกัดด้วยน้ำ 60 ลูกบาศก์เซนติเมตร โดยใช้เครื่องเขย่า (Shaker) เป็นเวลา 30 นาที แยกชั้นน้ำไปป่นด้วยความเร็ว 2,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 30 นาที และนำส่วนใส่ไปปรับ pH ให้เป็น 9 ด้วยสารละลายน้ำโซเดียมไฮดรอกไซด์ 0.1 มอลต่อลิตร แล้วสกัดด้วยคลอโรฟอร์ม 30 ลูกบาศก์เซนติเมตร การสกัดทำโดยกลับหลอดทดลองไปมา 50 ครั้ง แยกชั้นคลอโรฟอร์มน้ำคลอโรฟอร์มนี้ 5 ลูกบาศก์เซนติเมตรไประเหยให้แห้ง แล้วนำไปปริเคราะห์หาอนุพันธ์มอร์ฟินโดยวิธีรัตติโวอิมมิวโนแอกซิสเลย์ นำคลอโรฟอร์มที่เหลือไปทำให้บริสุทธิ์ชั้นด้วยวิธีทินเลเยอร์โคมากोрафฟี และจึงวิเคราะห์มอร์ฟินและโคเดอีนโดยวิธีแกลโกรามากอрафฟี

9.2.2 เมล็ดผึ้น

ร่อนเมล็ดผึ้นเพื่อกำจัดชั้นส่วนของกระเบาะหรือสิ่งเจือปนอื่น ๆ แล้วบดให้แตกด้วยกรงบดยา สกัดเมล็ดผึ้น 25 กรัม ด้วยน้ำ 50 ลูกบาศก์เซนติเมตร โดยใช้เครื่องเขย่า (Shaker) เป็นเวลา 30 นาที นำไปป่นด้วยความเร็ว 2,500 รอบต่อนาที เป็นเวลา 50 นาที แยกส่วนใส่มาเติมโซเดียมไบคาร์บอเนตจนอิ่มตัว แล้วสกัดด้วยคลอโรฟอร์ม 25 ลูกบาศก์เซนติเมตร การสกัดทำโดยกลับหลอดทดลองไปมา 50 ครั้ง แยกชั้นน้ำทิ้ง เติมแอนไฮดรอลโซเดียมซัลเฟตลงในชั้นคลอโรฟอร์มเพื่อกำจัดน้ำ แยกชั้นคลอโรฟอร์มมากรองผ่านกระดาษกรองเบอร์ 1 เพื่อแยกโซเดียมซัลเฟตออก ปรับปริมาตรของคลอโรฟอร์มที่กรองได้ให้เป็น 25 ลูกบาศก์เซนติเมตร นำคลอโรฟอร์มนี้ 1 ลูกบาศก์เซนติเมตร ไประเหยให้แห้งแล้วนำไปปริเคราะห์หาอนุพันธ์มอร์ฟิน โดยวิธีรัตติโวอิมมิวโนแอกซิสเลย์ คลอโรฟอร์มที่เหลือแบ่งเป็น 3 ส่วนเท่า ๆ กัน นำส่วนหนึ่งไประเหยให้แห้งและทำให้บริสุทธิ์โดยวิธีทินเลเยอร์โคมากอрафฟี และอีก 2 ส่วน ทำให้บริสุทธิ์โดยวิธี back extraction แล้วนำไปปริเคราะห์มอร์ฟินและโคเดอีนโดยวิธีแกลโกรามากอрафฟี

9.3 การวิเคราะห์ห้ามรีเมอนพันธ์ฟิโน่โดยวิธีราดิโอดิมิวโนแอลส์เอย์

ละลายสารตัวอย่างที่สักได้ จากข้อ 9.2.1 และ 9.2.2 คัวยสารละลายบีฟเฟอร์ (จากข้อ 1.2) 1.0 ลูกบาศก์เซนติเมตร และวน้ำไปวิเคราะห์โดยวิธีราดิโอดิมิวโนแอลส์เอย์ ตามวิธีในข้อ 7.5.2

9.4 การทำให้สารที่สักได้บริสุทธิ์ขึ้นโดยวิธีทิน เลเยอร์โคร์มาโตกราฟฟี

นำตัวอย่างที่สักได้จากข้อ 9.2.1 และ 9.2.2 มาละลายด้วยเบทิลแอลกอฮอล์ แล้วหยดลงบนแผ่นซีลิกาเจลให้เป็นແບບແຄบ ๆ ตามແນວอนามาณ 2 เซนติเมตร ให้แต่ละແບບห่างกันพอสมควร ที่ริมแผ่นซีลิกาเจลทั้ง 2 ด้าน หยดสารละลายมอร์ฟินมาตรฐาน (จากข้อ 3.1) รวมกับสารละลายโคเดอีนมาตรฐาน (จากข้อ 3.2) อย่างละ 10 ไมโครลิตร นำแผ่นซีลิกาเจลนี้ไปวางในແທກที่บรรจุสารละลายผสม (เบนซิน ไดออกเซน เอทิลแอลกอฮอล์ และ แอมโมเนีย ในอัตราส่วน 50 : 40 : 5 : 5 โดยปริมาตร) 100 ลูกบาศก์เซนติเมตร ชั่งเตรียมไว้ล่วงหน้า และทิ้งไว้ให้สุ่มคุลย์แล้ว รอจนกระทั่งระดับของตัวทำละลายขึ้นสูงประมาณ 12 เซนติเมตรจากจุดเริ่มต้น จึงนำแผ่นซีลิกาเจลออกจากແທกทิ้งไว้ให้ตัวทำละลายระเหยจนหมด นำไปส่องไฟสีเหลืองที่ 254 และ 366 นาโนเมตร มอร์ฟินและโคเดอีนจะปรากฏเป็นสีคำ ชุดซีลิกาเจลส่วนที่คาดว่าเป็น มอร์ฟิน โคเดอีน สารมาตรฐานมอร์ฟินและโคเดอีน และบริเวณซีลิกาเจลที่ตรงกับสารมาตรฐานปริมาณเท่า ๆ กับสารมาตรฐาน เติมน้ำ 2 ลูกบาศก์เซนติเมตร และเติมโซเดียมไฮดรอกไซด์ 0.01 โมลต่อลิตร 2 หยดผสมให้เข้ากัน แล้วสักด้วยคลอโรฟอร์ม 5 ลูกบาศก์เซนติเมตรด้วยเครื่องเขย่า (Vortex-Genie) นาน 1 นาที แยกชั้นคลอโรฟอร์มเพื่อนำไประเหยในเครื่องระเหยแห้งภายในตัวที่อุณหภูมิ 65 องศาเซลเซียส ก่อนที่ชั้นคลอโรฟอร์มจะแห้งล้างข้างหลอดแก้วด้วยเมทิลแอลกอฮอล์ประมาณ 1 ลูกบาศก์เซนติเมตร ระเหยจนแห้ง และวน้ำไปเตรียมอนุพันธ์โดยวิธีอะเซทิลเลชั่น ตามวิธีในข้อ 9.6.1

9.5 การทำให้สารที่สักได้บริสุทธิ์ขึ้นโดยวิธี back-extraction

นำตัวอย่างที่สักได้จากข้อ 9.2.2 16 ลูกบาศก์เซนติเมตร, แบลงค์ (คลอโรฟอร์ม 16 ลูกบาศก์เซนติเมตร) และสารละลายมอร์ฟินมาตรฐาน (จากข้อ 3.1) 20 ไมโครลิตร รวมกับสารละลายโคเดอีนมาตรฐาน (จากข้อ 3.2) 10 ไมโครลิตรในคลอโรฟอร์ม 16 ลูกบาศก์เซนติเมตร รวม 3 หลอด เติมกรดเกลือ 0.1 โมลต่อลิตร 5 ลูกบาศก์เซนติเมตร ทุกหลอดเขย่าด้วยเครื่องเขย่า (Vortex-Genie) นาน 1 นาที ถูดชั้นคลอโรฟอร์มทิ้ง เติมโซเดียมbicarbonat เนตอลนในชั้นกรดจนอับตัว เติมคลอโรฟอร์ม 10 ลูกบาศก์เซนติเมตร และเขย่าด้วยเครื่องเขย่านาน 1 นาที แยกชั้นคลอโรฟอร์มจากแต่ละหลอดและแบ่งเป็น 2 ส่วนเท่า ๆ กัน และวน้ำไประเหยในเครื่องระเหยแห้งภายในตัวที่อุณหภูมิ 65 องศาเซลเซียส ก่อนที่ชั้นคลอโรฟอร์มจะแห้ง ล้างข้างหลอดแก้วด้วยเมทิลแอลกอฮอล์ประมาณ 1 ลูกบาศก์เซนติเมตร ระเหยจนแห้ง นำส่วนหนึ่งไปเตรียมอนุพันธ์ โดยวิธีอะเซทิลเลชั่น ตามวิธีในข้อ 9.6.1 และอีกส่วนหนึ่งเตรียมอนุพันธ์ ตามวิธีในข้อ 9.6.2

9.6 การเตรียมอนุพันธ์ของมอร์ฟินและโคเกอติน

9.6.1 การเตรียมอนุพันธ์โดยวิธีอะเซทิลเลชั่น (Acetylation)

นำสารมาตรฐาน (จากข้อ 9.1) หรือสารตัวอย่างที่สักได้ (จากข้อ 9.4 และ 9.5) มาเติมอะซีติกแองไฮเดรต 0.2 ลูกบาศก์เซนติเมตร และไพริติน 0.1 ลูกบาศก์เซนติเมตร ผสมสารละลายให้เข้ากัน นำไปบุ่นที่ 60 องศาเซลเซียส ในเครื่องระเหยเป็นเวลา 1 ชั่วโมง ต่อจากนั้นระเหยสารละลายที่เหลืออยู่ให้แห้งภายใต้ความดันต่ำที่อุณหภูมิ 65 องศาเซลเซียส ละลายอนุพันธ์ที่เตรียมได้ด้วยเอทิลอะซีเทต 50 ไมโครลิตร เพื่อนำไปฉีดเข้าเครื่องแกสโตรมาโทกราฟ โดยใช้ 0.5 ไมโครลิตร

9.6.2 การเตรียมอนุพันธ์โดยวิธีซิลิเลชั่น (Silylation)

นำสารมาตรฐาน (จากข้อ 9.1) หรือสารตัวอย่างที่สักได้ (จากข้อ 9.5) มาเติม N,O-ปีส (ไตรเมทิลซิลิสต์) อะเซตานามิด (BSA) 50 ไมโครลิตร นำไปบุ่นที่ 60 องศาเซลเซียส ในคุ๊บเป็นเวลา 30 นาที นำสารละลายที่ได้ไปฉีดเข้าเครื่องแกสโตรมาโทกราฟ โดยใช้ 0.5 ไมโครลิตร

9.7 การศึกษาเพื่อหาชนิดของคอสัมນ์ และสภาวะที่เหมาะสมในการวิเคราะห์มอร์ฟินและโคเกอตินโดยวิธีแกสโตรมาโทกราฟฟิ

ศึกษาโดยใช้คอสัมัน์ดังต่อไปนี้

ก. คอสัมัน์แก้ว เส้นผ่าศูนย์กลางด้านใน 2 มิลลิเมตร ยาว 2 เมตร บรรจุด้วย 3% OV-17 บน Chromosorp WHP (80-100 mesh)

ข. คอสัมัน์สแตนเลส เส้นผ่าศูนย์กลางด้านใน 2 มิลลิเมตร ยาว 50 เซนติเมตร บรรจุด้วย 5% OV-101 บน Chromosorp GHP (100-120 mesh)

ค. คอสัมัน์แก้วเส้นผ่าศูนย์กลางด้านใน 2 มิลลิเมตรยาว 2 เมตร บรรจุด้วย 3% SE-30 บน Gas Chrom Z (100-120 mesh)

หาสภาวะที่เหมาะสมโดยทดลองเปลี่ยนแปลงค่าของปัจจัยต่อไปนี้ ตามความจำเป็น คือ อัตราการไหล (flow rate) ของแกสในโตรเจน ไฮโตรเจนและอากาศ อุณหภูมิของคอสัมัน์ อินเจคเตอร์ และดีแทคเตอร์ โดยใช้ดีแทคเตอร์แบบ Flame Ionization Detector (FID) สารที่ใช้ทดสอบชนิดของคอสัมัน์ใช้อนุพันธ์แบบอะเซทิลเลชั่น และซิลิเลชั่นของมอร์ฟิน และโคเกอตินมาตรฐาน โดยฉีดอนุพันธ์ของสารมาตรฐานที่เตรียมได้ลงในคอสัมัน์ทั้ง 3 ชนิด ในสภาวะต่าง ๆ เพื่อเลือกคอสัมัน์ที่เหมาะสมสำหรับวิเคราะห์มอร์ฟินและโคเกอตินในสารตัวอย่าง นำคอสัมัน์ที่เลือกได้ ไปศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการวิเคราะห์อนุพันธ์แบบอะเซทิลเลชั่น เพื่อเปรียบเทียบการใช้ดีแทคเตอร์ แบบ FID และ Thermionic Specific Detector (TSD) นำคอสัมัน์และสภาวะที่เหมาะสมที่ได้ เมื่อใช้ดีแทคเตอร์แบบ FID และ TSD ไปวิเคราะห์มอร์ฟินและโคเกอตินในสารตัวอย่าง

9.8 การวิเคราะห์มอร์ฟินและโคเดอีนในเมล็ดฟัน และข้าวสารโดยวิธีแกสโกรมา
โถกราฟฟิ

9.8.1 ข้าวสาร

สักดิ้ข้าวสารด้วยน้ำและคลอโรฟอร์ม ตามวิธีในข้อ 9.2.1 นำไปทำให้บริสุทธิ์ ขึ้นด้วยวิธีทินเลเยอร์โกรมาโถกราฟฟิ แล้วเตรียมอนุพันธ์ด้วยวิธีอะเซทิลเลชั่น (ข้อ 9.6.1) นำอนุพันธ์ที่ได้ไปวิเคราะห์ด้วยวิธีแกสโกรมาโถกราฟฟิ โดยใช้คอลัมน์และสภาวะที่ได้จากข้อ 9.7 ด้วยตีเก็ตเตอร์ทั้ง 2 แบบ คือ FID และ TSD

9.8.2 เมล็ดฟัน

สักดิ้เมล็ดฟันด้วยน้ำและคลอโรฟอร์ม ตามวิธีในข้อ 9.2.2 และแบ่งไปทำให้บริสุทธิ์ชั้น 2 ริชคือ วิธี back-extraction (ข้อ 9.5) และวิธีทินเลเยอร์โกรมาโถกราฟฟิ (ข้อ 9.4) สารที่ได้จากการทำให้บริสุทธิ์ด้วยวิธีแรก แบ่งไปเตรียมอนุพันธ์ 2 ริชคือ วิธีอะเซทิลเลชั่น และวิธีชิสิ่ลเลชั่น ส่วนสารที่ได้จากการทำให้บริสุทธิ์ด้วยวิธีหลัง นำไปเตรียมอนุพันธ์ด้วยวิธีอะเซทิลเลชั่นอย่างเดียว นำอนุพันธ์ที่ได้ไปวิเคราะห์ด้วยวิธีแกสโกรมาโถกราฟฟิ โดยใช้คอลัมน์และสภาวะที่ได้จากข้อ 9.7 ศึกษาโดยใช้ตีเก็ตเตอร์ทั้ง 2 แบบ คือ FID และ TSD นำค่าความสูงของ peak อนุพันธ์ของมอร์ฟินและโคเดอีนในเมล็ดฟันเมื่อทำให้บริสุทธิ์ด้วยวิธี back-extraction และเตรียมอนุพันธ์ด้วยวิธีอะเซทิลเลชั่น ไปอ่านค่าปริมาณมอร์ฟินและโคเดอีน จากกราฟมาตรฐานในข้อ 9.8.3

9.8.3 กราฟมาตรฐานของการวิเคราะห์มอร์ฟินและโคเดอีนด้วยวิธีแกสโกรมา
โถกราฟฟิ

นำสารละลายมาตราฐานมอร์ฟินไฮโดรคลอไรด์ในเมล็ดและกอขออล์ 5 ไมโครกรัม ต่อสูญเสียเซนติเมตร มา 2 1.6 1.2 0.8 0.4 และ 0.2 สูญเสียเซนติเมตร และสารละลายโคเดอีนฟอลเพฟในเมล็ดและกอขออล์ 5 ไมโครกรัมต่อสูญเสียเซนติเมตรมา 1.6 1.2 0.8 0.4 และ 0.2 สูญเสียเซนติเมตร ระหว่างให้แห้ง และเตรียมอนุพันธ์ด้วยวิธีอะเซทิลเลชั่น ตามวิธีในข้อ 9.6.1 นำอนุพันธ์ที่ได้ไปวิเคราะห์ด้วยวิธีแกสโกรมาโถกราฟฟิ สร้างกราฟมาตรฐานแสดงความสัมพันธ์ระหว่าง ความสูงของ peak และปริมาณมอร์ฟินและโคเดอีน

9.8.4 การคำนวณปริมาณมอร์ฟินหรือโคเดอีนในเมล็ดฟัน

สักดิ้เมล็ดฟัน 25 กรัม ด้วยคลอโรฟอร์ม 25 สูญเสียเซนติเมตร นำเข้าลงคลอโรฟอร์ม 16 สูญเสียเซนติเมตร นำไปทำให้บริสุทธิ์ด้วยวิธี back-extraction นำร่องหนึ่งคือ 8 สูญเสียเซนติเมตร นำไปเตรียมอนุพันธ์ด้วยวิธีอะเซทิลเลชั่น ฉะลายนอนุพันธ์เป็น 50 ไมโครลิตร นำไปฉีดเข้าเครื่องแกสโกรมาโถกราฟฟิ โดยใช้ 0.5 ไมโครลิตร

สมมุติอ่านปริมาณมอร์ฟิน หรือโคเดอีน จากกราฟมาตราฐานได้ x นาโนกรัม
 สารละลายนูพันธ์ที่ใช้ 0.5 ไมโครลิตร มีมอร์ฟินหรือโคเดอีน x นาโนกรัม
 สารละลายนูพันธ์ทึ้งหมด 50 ไมโครลิตร มีมอร์ฟินหรือโคเดอีน $\frac{x}{0.5} \times 50 = 100x$ นาโนกรัม
 คลอโรฟอร์มที่นำไปเตรียมอยู่พันธ์ 8 ลูกบาศก์เซนติเมตร มีมอร์ฟินหรือโคเดอีน $100x$ นาโนกรัม
 คลอโรฟอร์มที่ใช้สักกัดหึ้งหมด 25 ลูกบาศก์เซนติเมตร มีมอร์ฟินหรือโคเดอีน $\frac{100}{8} \times 25$ นาโนกรัม
 \therefore ปริมาณมอร์ฟินหรือโคเดอีนต่อเมล็ดสิ่ง 1 กรัม เป็น $\frac{100x}{8} \times \frac{25}{25} = \frac{100x}{8}$ นาโนกรัม
