

บทที่ 3

ผลการศึกษาและการวิจารณ์ผล

ส่วนที่ 1 การศึกษาหาสภาวะที่เหมาะสม ของการวิเคราะห์สารละลาย ของ ไนเฟดีพีน โดยใช้ HPLC

1.1 การตรวจสอบคุณสมบัติการดูดกลืนแสงในช่วง UV ของตัวยา จากการตรวจสอบคุณสมบัติการดูดกลืนแสงในช่วง UV ของตัวยานพบว่าไนเฟดีพีนมีความสามารถในการดูดกลืนแสงมากที่สุดที่ความยาวคลื่น ประมาณ 210, 236-238 นาโนเมตร และในช่วง 330-360 นาโนเมตร โดยจะดูดกลืนแสงมากที่สุดที่ 237 นาโนเมตร ดังแสดงในรูปที่ 2 ดังนั้นจึงเลือกใช้ UV Detector ในการศึกษาทดลองต่อไป

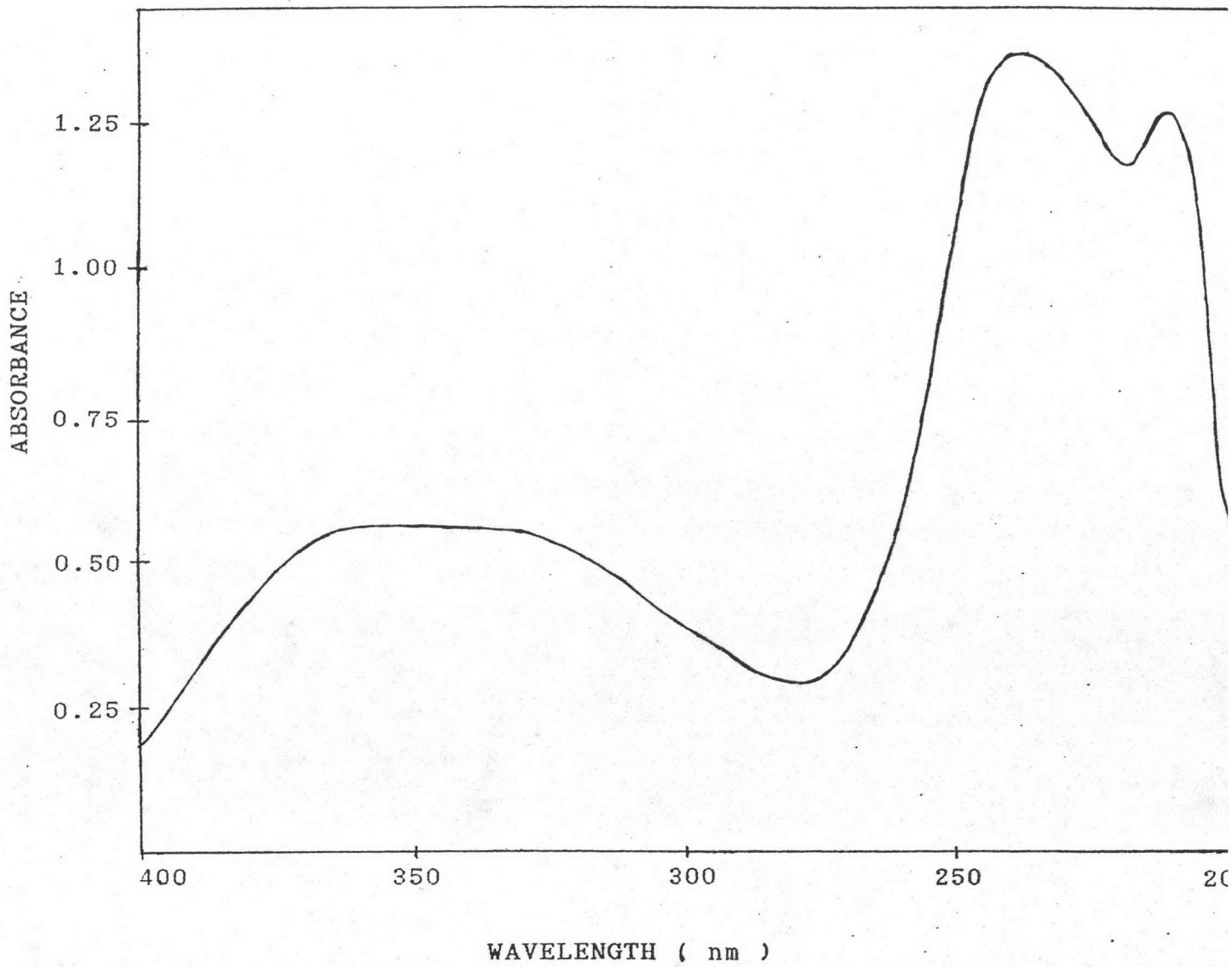
1.2 การทดลองเพื่อเลือกความยาวคลื่นที่เหมาะสม จากการศึกษเปรียบเทียบการดูดกลืนแสง ที่ความยาวคลื่น 4 ค่า คือ 236, 247, 250 และ 358 นาโนเมตร ถ้าใช้สารละลายไนเฟดีพีนที่มีความเข้มข้นเท่ากัน ตัวยาจะให้การดูดกลืนแสงที่มากที่สุด ที่ 236 นาโนเมตร รองลงมา คือ ที่ 247, 250, และ 358 นาโนเมตร ตามลำดับ ดังแสดงในตารางที่ 1

และจากลักษณะโครมาโทแกรม ดังแสดงในรูปที่ 3 การศึกษานี้ได้พิจารณาเลือกความยาวคลื่นที่ 247 นาโนเมตร เป็นความยาวคลื่นที่เหมาะสมที่สุดที่จะใช้ เนื่องจาก ที่ความยาวคลื่น 236 นาโนเมตรนั้น Baseline ไม่เรียบ ซึ่งอาจมีสาเหตุจากการดูดกลืนแสงของเมทานอลที่ใช้เป็นส่วนประกอบของ Mobile Phase เนื่องจาก UV Cutoff ของ เมทานอล นั้น อยู่ที่ 205 นาโนเมตร (Snyder and Kirkland, 1979) การเลือกความยาวคลื่นที่

ใกล้เคียงกับ UV Cutoff ของ Mobile Phase จึงอาจมีการรบกวนสูงได้ ส่วนที่ความยาวคลื่นอีก 3 ค่าที่ใช้ในการทดลองนั้น มีลักษณะ Baseline ที่มีการ drift ขึ้นบ้าง โดยที่ 358 นาโนเมตรนั้น Baseline จะค่อนข้างเรียบ แต่ความสูงของพีคยาจะต่ำสุด ดังนั้นที่ความยาวคลื่น 247 นาโนเมตร จึงเป็นความยาวคลื่นที่มีการดูดกลืนแสงได้ และมีลักษณะโครมาโทแกรมที่เหมาะสม

1.3 การเลือกบัฟเฟอร์ที่เหมาะสมในการเป็นส่วนผสมของ Mobile Phase

ลักษณะโครมาโทแกรมของไนเฟดีพินในเมทานอล (ความเข้มข้น 4.0 มคก./มล.) เมื่อใช้ Mobile Phase เป็นส่วนผสมของอะซิเตทบัฟเฟอร์ pH 6.1 ความเข้มข้น 0.01 โมลาร์ : เมทานอล และ ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 6.1 ความเข้มข้น 0.01 โมลาร์ : เมทานอล ในอัตราส่วน 38:62 มีลักษณะใกล้เคียงกันมาก ให้พีคของสารที่มีความสมมาตร, แคบ (Sharp), ไม่มี Peak tailing แต่จากการทดลองวิเคราะห์ในเวลาที่แตกต่างกันในแต่ละวัน พบว่า Mobile Phase ที่มีส่วนผสมของ อะซิเตทบัฟเฟอร์จะให้ค่า Retention time ของตัวยาค่อนข้างคงที่ แม้ว่าเวลาของการวิเคราะห์จะนานถึง 8 ชั่วโมง ค่า Retention time ของตัวยาก็มีค่าต่างกันเพียงประมาณ 0.02 นาที ในขณะที่ Mobile Phase ที่มีส่วนผสมของฟอสเฟตบัฟเฟอร์ จะให้ค่า Retention time ของตัวยาค่อนข้างถึง 0.22 นาที เมื่อใช้เวลาในการวิเคราะห์นาน 6.5 ชั่วโมง ดังนั้น การศึกษาพัฒนาวิธีวิเคราะห์ไนเฟดีพินครั้งนี้จึงเลือกใช้อะซิเตทบัฟเฟอร์เป็นส่วนผสมใน Mobile Phase



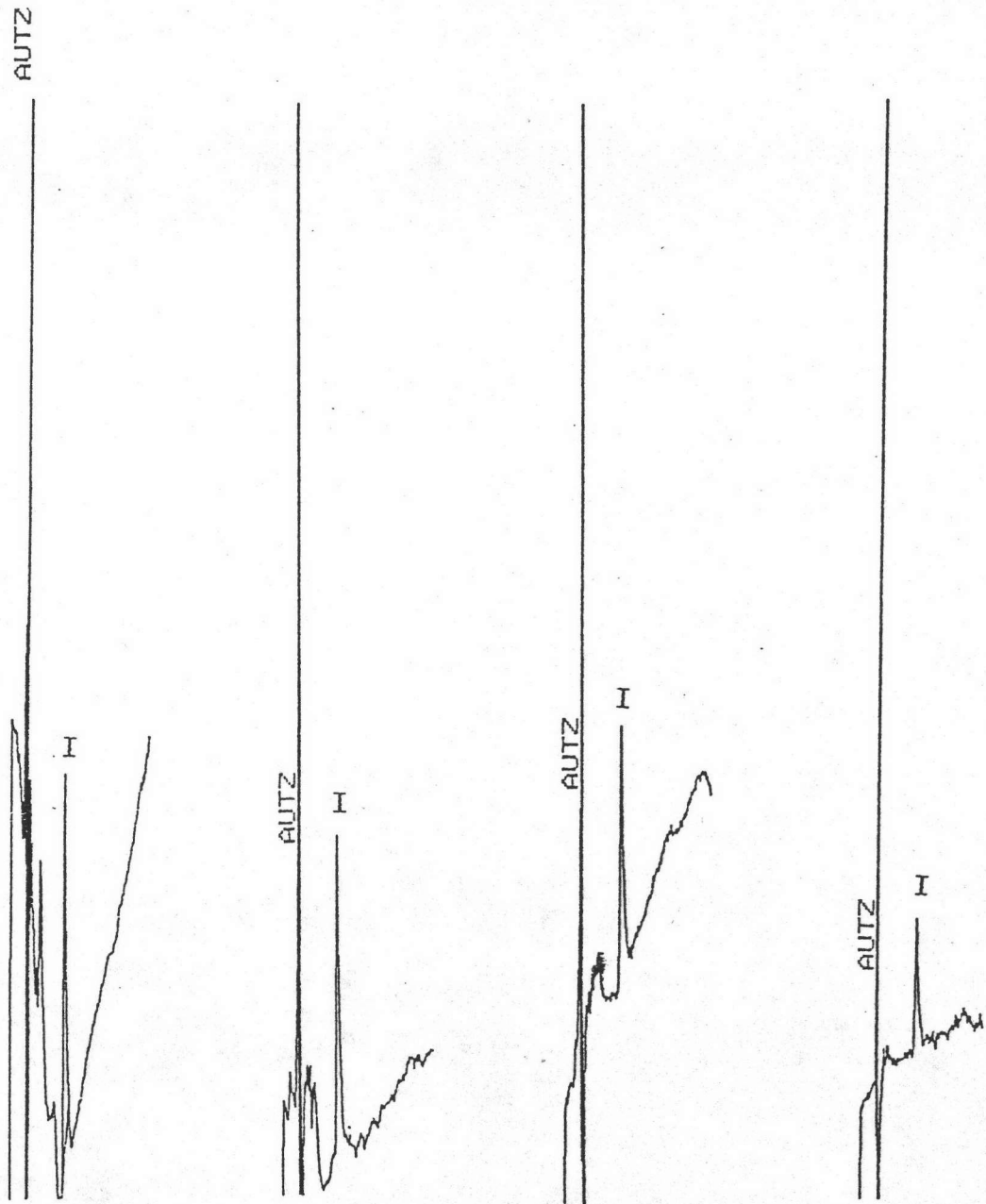
รูปที่ 2

UV สเปกตรัมของไนเฟดีนในเมทานอล

(ความเข้มข้น 39.68 มก./มล.)

ตารางที่ 1 ค่าเฉลี่ยพื้นที่ของโนเฟดีนที่ได้จากการวิเคราะห์ด้วยที่ความยาวคลื่นต่างๆ

ความยาวคลื่น (nm.) ความเข้มข้นของโนเฟดีน	ค่าเฉลี่ยพื้นที่ (SD), n=3			
	236	247	250	358
4.0 มก./มล.	17514(0.23)	10973(0.08)	8543(0.16)	2667(0.02)
6.0 มก./มล.	25548(0.06)	19887(0.05)	15167(0.27)	5605(0.19)



รูป ก

รูป ข

รูป ค

รูป ง

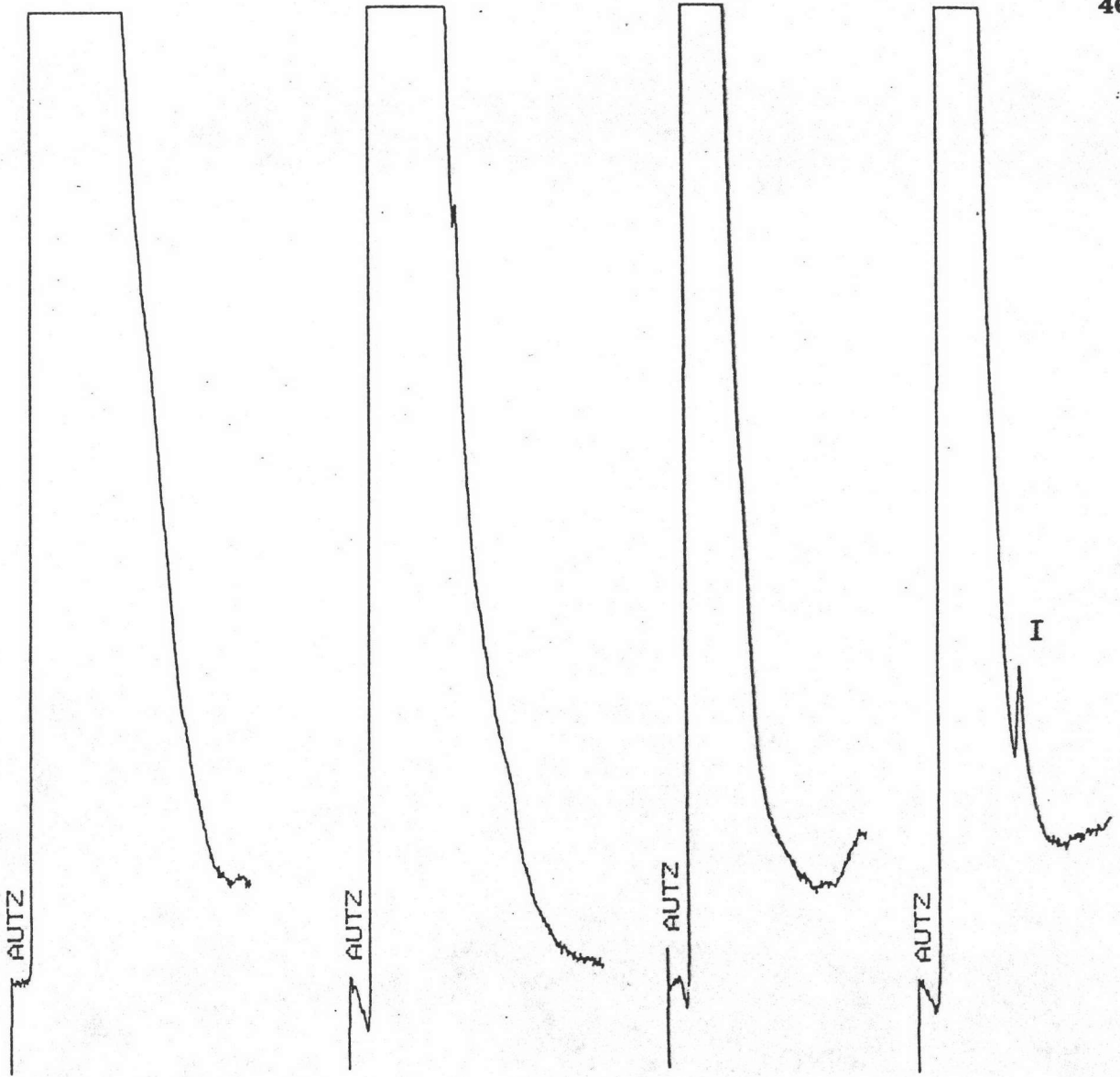
รูปที่ 3 โคโรมาโทแกรมของไนเฟติพีนในเมทานอล (พิก I) ความเข้มข้น 4.0 มกค./มล. เมื่อใช้ mobile phase เป็นสารผสมของ อะซีเตกบัฟเฟอร์ pH 6.1 ความเข้มข้น 0.01 โมลาร์ กับเมทานอล ในอัตราส่วน 38:62 และ ตรวจวัดด้วย UV Detector ที่ 236 nm (ก), 247 nm (ข), 250 nm (ค) และ 358 nm (ง)

ส่วนที่ 2 การศึกษาวิธีที่จะทำให้ได้ตัวอย่างพลาสมา พร้อมทั้งนำไปวิเคราะห์ด้วย HPLC ได้

2.1 การแยกพลาสมาโปรตีนออกจากตัวอย่างพลาสมา

2.1.1 การตกตะกอนพลาสมาโปรตีนด้วยเมทานอล จะไม่ปรากฏพีคของไนเฟดีพิน บนโครมาโทแกรมเลย ในขณะที่การใช้แอสีโตไนไตรล์ ตกตะกอนพลาสมาโปรตีน ทำให้ปรากฏพีคของไนเฟดีพิน แต่ค่าเปอร์เซ็นต์การกลับคืนของยาที่ได้จากการใช้แอสีโตไนไตรล์ ปรากฏว่าได้เกิน 100 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งแสดงถึงการรบกวนของ Endogenous Substance ลักษณะโครมาโทแกรมของพลาสมาที่ได้จากการตกตะกอนพลาสมาโปรตีนด้วยแอสีโตไนไตรล์ มีความสะอาดมากกว่าตัวอย่างที่ตกตะกอนพลาสมาโปรตีนด้วยเมทานอล ดังแสดงในรูปที่ 4

2.1.2 โดยอาศัยหลักการที่ว่า สารที่มีคุณสมบัติคล้ายกัน ย่อมสามารถละลายเข้าด้วยกันได้ (Like Dissolves Like) จึงใช้เอกเซนซึ่งเป็นสารที่ไม่มีขั้ว เติมลงไปในตัวอย่งพลาสมา เพื่อที่จะละลายสาร Endogenous ที่ไม่มีขั้วเข้ามาในชั้นเอกเซน แล้วจึงตกตะกอนพลาสมาโปรตีนนั้น จะเห็นว่าเอกเซนมีส่วนช่วยให้ตัวอย่างพลาสมามีความสะอาดขึ้นบ้าง ซึ่งสังเกตได้ จากการที่พีคของสาร Endogenous ที่มีขนาดเล็ก ไม่ว่าจะเป็นตัวอย่งที่ตกตะกอนพลาสมาโปรตีนด้วยเมทานอล หรือ แอสีโตไนไตรล์ แต่อย่างไรก็ตาม ก็ยังไม่ช่วยทำให้สามารถวิเคราะห์หาปริมาณไนเฟดีพินได้ จากการที่ไม่มีพีคของไนเฟดีพินปรากฏบนโครมาโทแกรมของตัวอย่างพลาสมา ที่ตกตะกอนพลาสมาโปรตีนด้วยเมทานอล หรือ มีพีคของไนเฟดีพิน เมื่อใช้แอสีโตไนไตรล์ ตกตะกอนพลาสมาโปรตีน แต่เปอร์เซ็นต์การกลับคืนของยามีค่าต่ำมาก (41%) ดังแสดงในรูปที่ 5

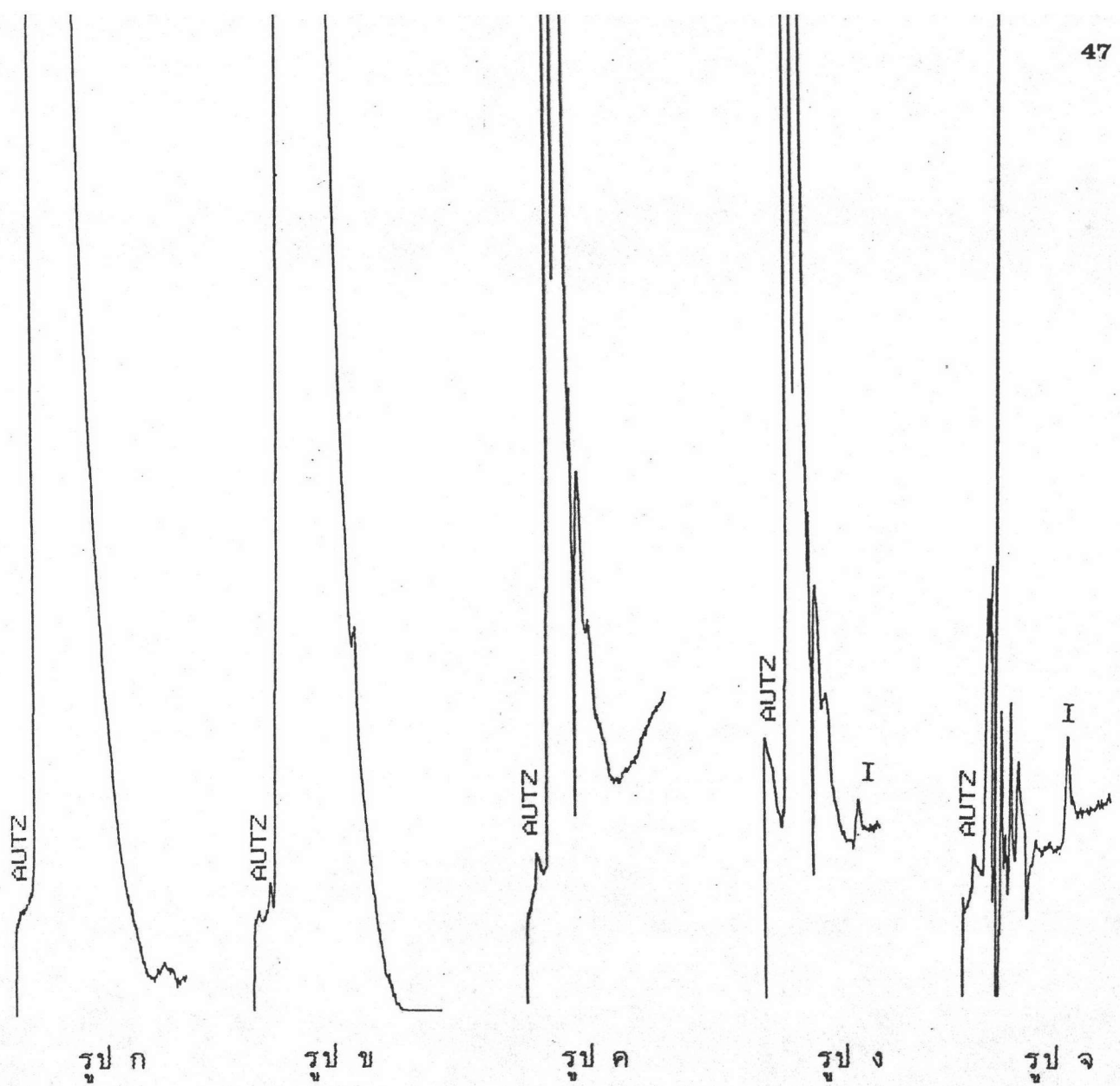


รูป ก รูป ข รูป ค รูป ง
 รูปที่ 4 โครมาโทแกรมของพลาสมา ที่ได้ภายหลังจากการตกตะกอนแยก
 พลาสมาโปรตีนด้วยเมทานอลและแอสिटไนไตรล์

รูป ก, ข เป็นโครมาโทแกรมของแบลงค์พลาสมา และ พลาสมาที่มีไนเฟดีนีน
 (พิค I) ตามลำดับ เมื่อตกตะกอนพลาสมาโปรตีนด้วยเมทานอล

รูป ค, ง เป็นโครมาโทแกรมของแบลงค์พลาสมา และ พลาสมาที่มีไนเฟดีนีน
 ตามลำดับ เมื่อตกตะกอนพลาสมาโปรตีนด้วยแอสिटไนไตรล์

ความเข้มข้นของไนเฟดีนีนในพลาสมา = 240.0 นาโนกรัม/มล.



รูปที่ 5 โคโรมาโทแกรมของพลาสมาที่ได้ภายหลังจากการสกัด Endogenous Substance ออกบางส่วนก่อนด้วยเอทิลเซน แล้วตกตะกอนแยกพลาสมาโปรตีนด้วยเมทานอล และ แอซีโตไนไตรล์

รูป ก, ข เป็นโคโรมาโทแกรมของแบลงค์พลาสมา และ พลาสมาที่มีไนเฟดิพิน (นิค I) ตามลำดับ เมื่อใช้เมทานอลตกตะกอนพลาสมาโปรตีน

รูป ค, ง เป็นโคโรมาโทแกรมของแบลงค์พลาสมา และ พลาสมาที่มีไนเฟดิพิน ตามลำดับ เมื่อใช้แอซีโตไนไตรล์ตกตะกอนพลาสมาโปรตีน

รูป จ เป็นโคโรมาโทแกรมของไนเฟดิพินที่เตรียมเหมือนตัวอย่างทุกประการ ยกเว้นไม่มีพลาสมา

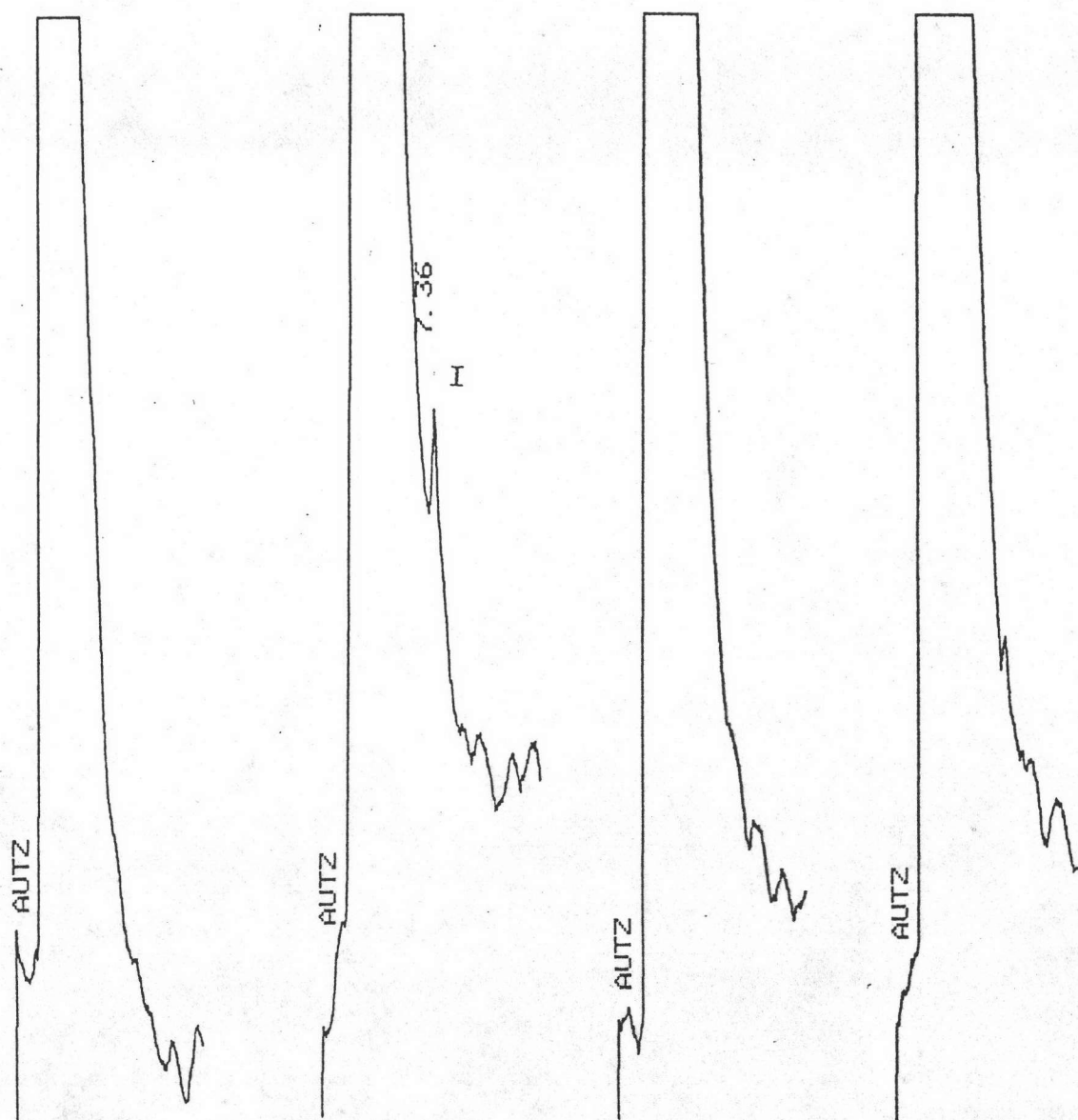
ความเข้มข้นของไนเฟดิพินในพลาสมา = 240.0 นาโนกรัม/มล.

2.1.3 การใช้ซิงค์ซัลเฟต ร่วมกับการตกตะกอนพลาสมาโปรตีน ทำให้สามารถตรวจพบ ไนเฟดิพินในตัวอย่างพลาสมา ได้ดีกว่าการใช้เมทานอล เพียงอย่างเดียวในการตกตะกอนพลาสมาโปรตีน นั่นคือ ค่าเปอร์เซ็นต์การกลับคืนของตัวอย่างประมาณ 84 เปอร์เซ็นต์ แต่อย่างไรก็ตาม ความเข้มข้นของไนเฟดิพินที่ใช้ในการศึกษาครั้งนี้มีค่าสูง ($= 240.0$ นาโนกรัม/มล. พลาสมา) กว่าความเข้มข้นสูงสุดในพลาสมา ดังนั้น ถ้าจะวิเคราะห์ไนเฟดิพินที่มีปริมาณต่ำกว่านี้มากๆ วิธีการนี้จึงยังอาจจะไม่เหมาะสม การใช้ซิงค์ซัลเฟตร่วมกับการตกตะกอนพลาสมาโปรตีนด้วยแอสซีโตไนไตรล์ พบว่าไม่ได้ให้ผลดีไปกว่าการใช้แอสซีโตไนไตรล์เพียงอย่างเดียว คือ โครมาโทแกรมที่ได้ไม่มีความสะอาดกว่าการใช้แอสซีโตไนไตรล์เพียงอย่างเดียว และขนาดของพีคยาที่ปรากฏ ยังมีขนาดเล็กกว่าเมื่อใช้แอสซีโตไนไตรล์เพียงอย่างเดียว ดังแสดงในรูปที่ 6 และรูปที่ 4

2.1.4 การทำให้พลาสมาโปรตีนมีลักษณะผิดไปจากธรรมชาติ โดยใช้สารละลายยูเรียเติมลงในพลาสมา พบว่าถ้าใช้เมทานอลตกตะกอนพลาสมาโปรตีนจะทำให้ได้สารละลายส่วนบนที่ได้จากการหมุนเหวี่ยง มีลักษณะขุ่น และถ้าใช้แอสซีโตไนไตรล์ตกตะกอนพลาสมาโปรตีน พบว่า ลักษณะสารละลายส่วนบนที่ได้จากการหมุนเหวี่ยงใส แต่ไม่ปรากฏพีคของไนเฟดิพินบนโครมาโทแกรมรูปที่ 7

เพื่อให้ง่ายต่อการเปรียบเทียบผลการทดลอง จึงได้สรุปรวบรวมผลการทดลองแยกพลาสมาโปรตีนโดยการตกตะกอนโปรตีน ไว้ในตารางที่ 2 และตารางที่ 3

กล่าวโดยสรุป สำหรับการเตรียมตัวอย่างพลาสมาสำหรับนำไปวิเคราะห์โดย HPLC โดยการใช้สารแยกพลาสมาโปรตีนนั้น ไม่น่าจะเหมาะสมกับการวิเคราะห์หาไนเฟดิพินในตัวอย่างพลาสมา เนื่องจากไนเฟดิพินมีการจับกับพลาสมาโปรตีนอย่างเหนียวแน่นมาก ดังนั้น การแยกพลาสมาโปรตีนออกจาก



รูป ก

รูป ข

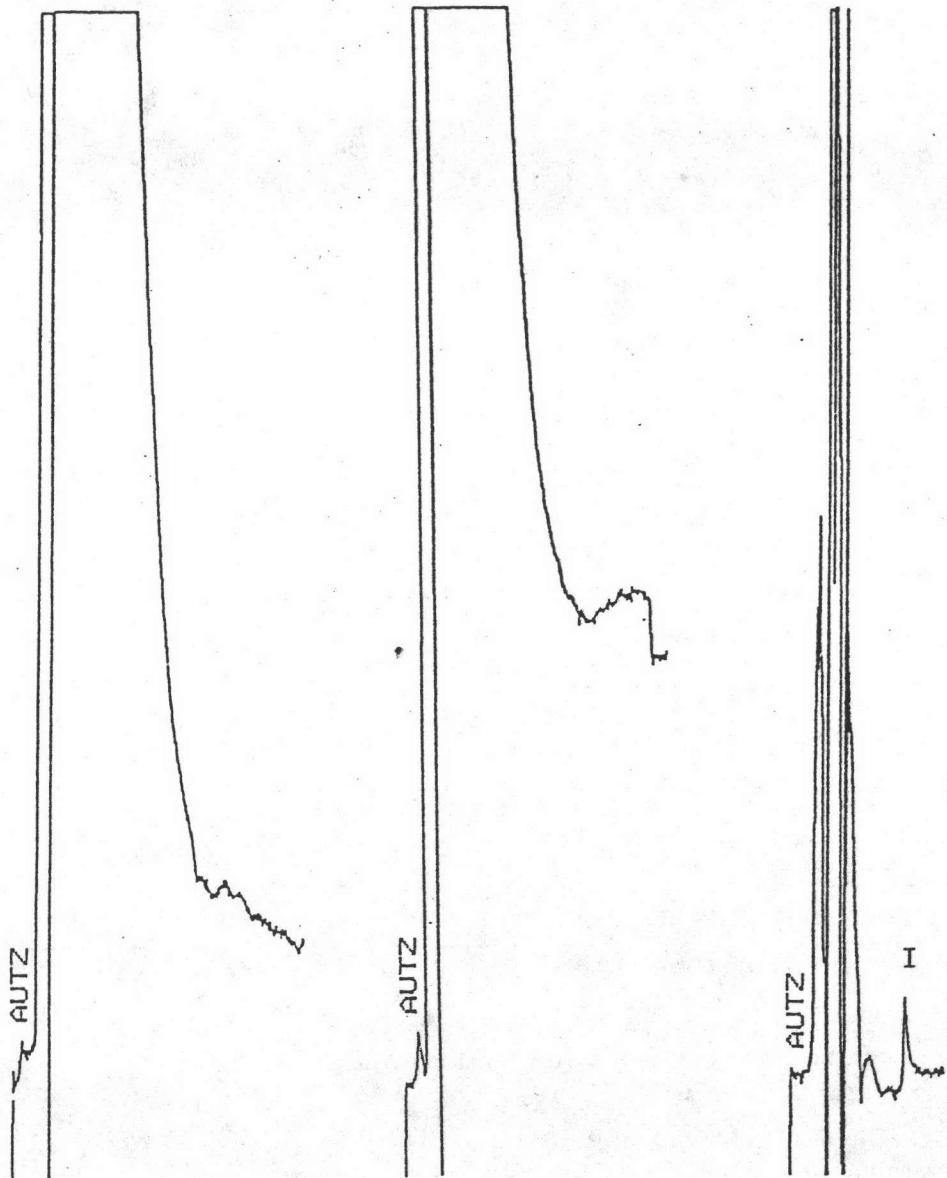
รูป ค

รูป ง

รูปที่ 6 โคโรมาโทแกรมของพลาสติกที่ได้หลังจากการตกตะกอนแยกพลาสติก
โพรตีน ด้วยเมทานอลและแอสिटไนไตรล์ร่วมกับซิงค์ซัลเฟต 10 % ในน้ำ

รูป ก, ข เป็นโคโรมาโทแกรมของแบลงค์พลาสติก และ พลาสติกที่มีไนเฟดิฟีน
(พีด I) ตามลำดับ เมื่อใช้เมทานอลตกตะกอนพลาสติกโพรตีน

รูป ค, ง เป็นโคโรมาโทแกรมของแบลงค์พลาสติก และ พลาสติกที่มีไนเฟดิฟีน
ตามลำดับ เมื่อใช้แอสिटไนไตรล์ ตกตะกอนพลาสติกโพรตีน
ความเข้มข้นของไนเฟดิฟีนในพลาสติก = 240.0 นาโนกรัม/มล.



รูปที่ 7 โคโรมาโทแกรมของพลาสติกที่ได้ภายหลังจากการแปลงสภาพพลาสติก
 โปรตีนก่อนจึงตกตะกอนแยกพลาสติกโปรตีนด้วยเอซีโตนไตรล์

รูป ก, ข เป็นโคโรมาโทแกรมของแบลงค์พลาสติก และพลาสติกที่มีไนเฟดินิน
 (พีค I) ตามลำดับ เมื่อใช้เอซีโตนไตรล์ตกตะกอนพลาสติกโปรตีน

รูป ค เป็นโคโรมาโทแกรมของไนเฟดินินที่เตรียมเหมือนกันทุกอย่างประการ
 ยกเว้นไม่มีพลาสติก

ความเข้มข้นของไนเฟดินินในพลาสติก = 240.0 นาโนกรัม/มล.

ตารางที่ 2 การแยกพลาสมาโปรตีนออกจากพลาสมาโดยการตกตะกอนพลาสมาโปรตีนด้วยเมทานอล

วิธีการ	ลักษณะ (Appearance)	ลักษณะโครมาโทแกรม	เปอร์เซ็นต์การกลับคืน ของตัวยา
1. ใช้เมทานอลเพียง อย่างเดียว	เป็นตะกอนของพลาสมา สีขาวอัดแน่นอยู่ก้นหลอด ทดลอง สารละลายส่วนบน ใส	ลักษณะน้คสาร Endogenous มีขนาด ใหญ่ มีการรบกวนของ Endogenous Substance ซึ่งใช้เวลานานเกินกว่า 7 นาที จึงมีการรบกวนน้อยลงแต่ไม่ ปรากฏน้คของยา	ไม่ปรากฏน้คตัวยา
2. สกัดด้วยเอ็กเซน ก่อน จึงตกตะกอน พลาสมาโปรตีน	จะเป็นตะกอนสีขาวลักษณะ คล้ายข้อ 1. สารละลาย ส่วนบนใส	ลักษณะน้คสาร Endogenous มีขนาด เล็กกว่าเมื่อใช้เมทานอลเพียงอย่าง เดียวมีการรบกวนของ Endogenous Substance สูง แต่ก็ยังไม่ปรากฏ น้คของตัวยา	ไม่ปรากฏน้คตัวยา
3. ใช้สารละลายซิงค์ ซัลเฟตร่วมในการตก ตะกอนพลาสมา โปรตีน	ตะกอนพลาสมาโปรตีนสี ขาว อัดแน่นอยู่ก้นหลอด ทดลอง สารละลายส่วนบน ใส	น้ค Endogenous มีลักษณะเล็กลงกว่า เมื่อใช้เมทานอลเพียงอย่างเดียว ปรากฏน้คของตัวยา	84.48

ตารางที่ 2 (ต่อ)

วิธีการ	ลักษณะ (Appearance)	ลักษณะโครมาโทแกรม	เปอร์เซ็นต์การกลับคืน ของตัวยา
4. เติมสารละลาย ยูเรียก่อน แล้วจึง ตกตะกอนพลาสติก โปรตีน	ตะกอนพลาสติกโปรตีนชั้น เบา สีขาวคล้ายขี้ผึ้ง แม้ เมื่อเพิ่มเวลาในการหมน เพียงไม่กี่ชั่วโมงตาม สารละลายชั้นบนยังข้นมาก	-	-

ตารางที่ 3 การแยกพลาสมาโปรตีนออกจากพลาสมาโดยการตกตะกอนพลาสมาโปรตีนด้วยแอนซีโตไนโตรล์

วิธีการ	ลักษณะ (Appearance)	ลักษณะโครมาโทแกรม	เปอร์เซ็นต์การกลับคืน ของตัวยา
1. ใช้แอนซีโตไนโตรล์ เพียงอย่างเดียว	ตะกอนพลาสมาโปรตีน เกาะกลุ่มกันเป็นก้อนสี เหลืองอมส้ม เห็นขว สารละลายชั้นบนใส	ปรากฏน้คยานโครมาโทแกรม แต่ก็มี Endogenous Substance รบกวนน้คย	118.10
2. สกัดด้วยเอทเซน ก่อน จึงตกตะกอน พลาสมาโปรตีน	ตะกอนพลาสมาโปรตีน เกาะกลุ่มกันเป็นก้อนสี เหลืองอมส้ม เช่นเดียวกับ ข้อ 1. สารละลายชั้นบนใส	น้คของสาร Endogenous มีขนาด เล็กลงกว่าเมื่อใช้แอนซีโตไนโตรล์ เพียงอย่างเดียว ปรากฏน้คย แต่ ขนาดน้คเล็ก แม้จะใช้ความเข้มข้นของ ไนเฟคินที่สูง	41.43
3. ใช้สารละลายซิงค์ ซัลเฟตร่วมในการตก ตะกอนพลาสมา โปรตีน	ตะกอนพลาสมาโปรตีนสี ส้มอ่อน สารละลายชั้นบน ใส	น้คของสาร Endogenous มีขนาด ใหญ่กว่าเมื่อใช้แอนซีโตไนโตรล์เพียง อย่างเดียวเล็กน้อย ปรากฏน้คย แต่ ขนาดของน้คก็ยังไม่เล็ก	49.64

ตารางที่ 3 (ต่อ)

วิธีการ	ลักษณะ (Appearance)	ลักษณะโครมาโทแกรม	เปอร์เซ็นต์การกลับคืน ของตัวยา
4. เติมสารละลายยูเรียก่อน แล้วจึงตกตะกอนพลาสติกโปรตีน	เมื่อเติมสารละลายยูเรียพลาสติกจะเปลี่ยนจากสีส้มเข้ม เป็นสีส้มใสจากการตกตะกอนได้ตะกอนพลาสติกโปรตีน ชุ่มขาวคล้ายนม สารละลายชั้นบนใส	พีคของสาร Endogenous มีขนาดใหญ่มาก และไม่ปรากฏพีคยา แสดงว่าตัวอย่างพลาสติกไม่ได้มีความสะอาดไปกว่าการใช้แอสีโตไนโตรัสเพียงอย่างเดียว	-

ตัวอย่างพลาสมา ย่อมดึงไนเฟติพินออกมาด้วยเช่นกัน ทำให้ไม่ปรากฏนิคของไนเฟติพินบนโครมาโทแกรมเลย หรือ ปรากฏนิคขนาดเล็กซึ่งไม่อยู่ในเกณฑ์ที่น่าใช้สำหรับการวิเคราะห์หาปริมาณได้ แต่จากการศึกษาขั้นต้น ทำให้ได้แนวความคิดว่า แอซีโตไนไตรล์เป็นสารที่น่าจะนำมาใช้ ในกระบวนการเตรียมตัวอย่างพลาสมา นอกจากนี้เอทิลเอซิด ก็เป็นสารที่น่าจะนำมาใช้ร่วมในการพัฒนาวิธีการวิเคราะห์ต่อไป ถึงแม้ยูเรียจะไม่ให้ผลดีที่เด่นชัดในการตกตะกอนโปรตีน แต่ลักษณะของพลาสมาที่เปลี่ยนจากขุ่นเป็นใสเมื่อเติมยูเรียนั้น ประกอบกับหลักทางทฤษฎีทำให้เป็นสารที่น่าจะนำมาใช้ในกระบวนการศึกษาทดลองอีกชนิดหนึ่ง

2.2 การแยกตัวยาออกจากพลาสมา

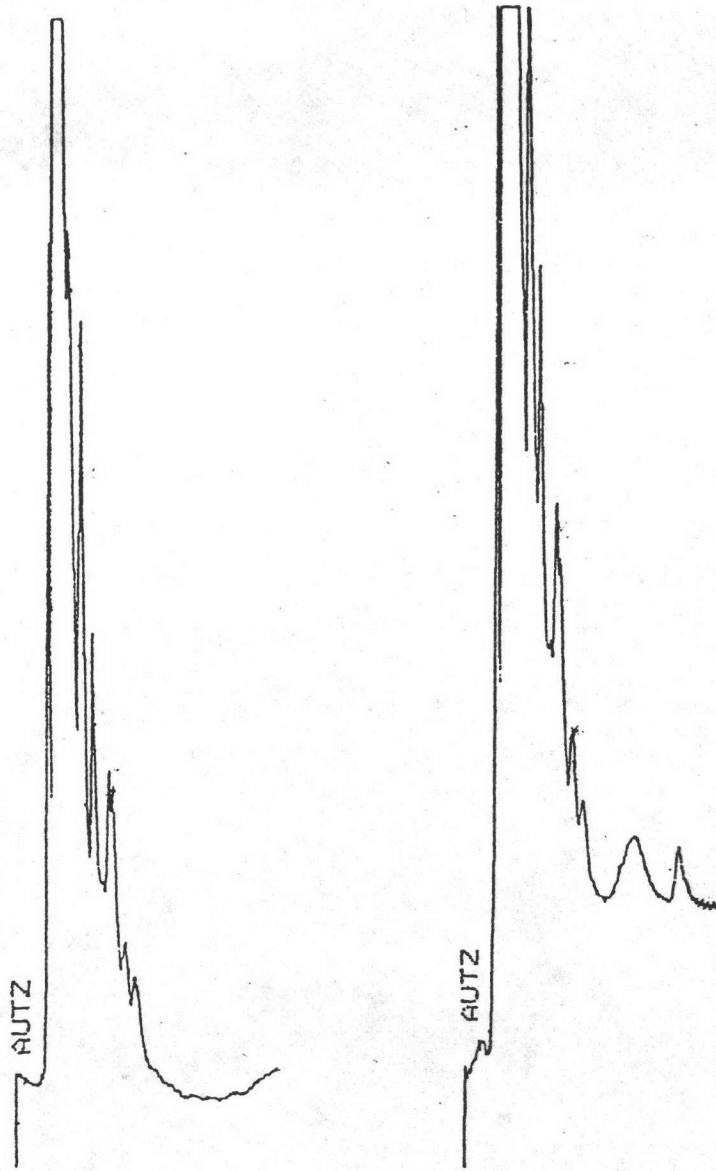
2.2.1 การทดลอง เพื่อหาค่าสัมประสิทธิ์การกระจายตัวของไนเฟติพินในตัวทำละลายต่างๆ ซึ่งแสดงในตารางที่ 4 จะเห็นว่า ไนเฟติพินสามารถกระจายตัวจากชั้นน้ำเข้าไปในชั้นของคลอโรฟอร์ม (CF) หรือสารผสมของแอซีโตไนไตรล์ : คลอโรฟอร์ม (ACN : CF) ได้ดีกว่าเข้าไปในชั้นเอทิลเอซิดเทท (EA) และสารผสมของ แอซีโตไนไตรล์ : เอทิลเอซิดเทท (ACN : EA) และจากการเปรียบเทียบสารสกัดตัวเดียวกันคือ ACN : EA (1 : 3) แต่ปรับตัวยาให้อยู่ในสภาพกรดและต่างนั้น จะเห็นว่าในสภาพที่เป็นด่าง ตัวยาจะกระจายตัวเข้าไปในชั้นสารสกัดได้ดีกว่าในสภาพที่เป็นกลาง หรือ เป็นกรด

2.2.2 การกำหนดปริมาตรที่เหมาะสมของสารสกัด ในการสกัดไนเฟติพิน

จากการใช้สารสกัดต่างๆจำนวน 4 มล. ทำการสกัดตัวอย่างพลาสมาที่ไม่มีตัวยา 1 ครั้ง เปรียบเทียบกับการสกัดตัวอย่างพลาสมาที่ไม่มีตัวยาด้วยสารสกัดชนิดเดียวกัน 2 ครั้ง ๆ ละ 2 มล. โครมาโทแกรมแสดงในรูปที่ 8-11 และ ผลการทดลองได้สรุปรวบรวมไว้ในตารางที่ 5 และ 6 จะเห็นว่าเมื่อเปรียบเทียบในสารสกัดชนิดเดียวกันนั้น การสกัด 2 ครั้งไม่ได้ทำให้ตัวอย่างพลาสมา มีความสะอาดมากไปกว่าการสกัดเพียงครั้งเดียว นอกจากนี้

ตารางที่ 4 ค่าสัมประสิทธิ์การกระจายตัว (Distribution Coefficient, D) ของไนเฟดีนและ
เปอร์เซ็นต์ที่สารถูกสกัดทั้งหมด (% Total Extracted)

สารสกัด	สัมประสิทธิ์การกระจายตัว (D)	เปอร์เซ็นต์ที่สารถูกสกัดทั้งหมด	
		สกัดแบบ 4X1 มล.	สกัดแบบ 2X2 มล.
1. EA	1.642	92.92	98.25
2. ACN:EA (1:3)			
- สภาพเป็นกลาง	0.493	79.76	88.66
- สภาพเป็นด่าง (pH 9.85)	0.818		
- สภาพเป็นกรด (pH 2.17)	0.578		
3. CF	41.50	99.70	99.99
4. ACN:CF	41.50	99.70	99.99



รูป ก

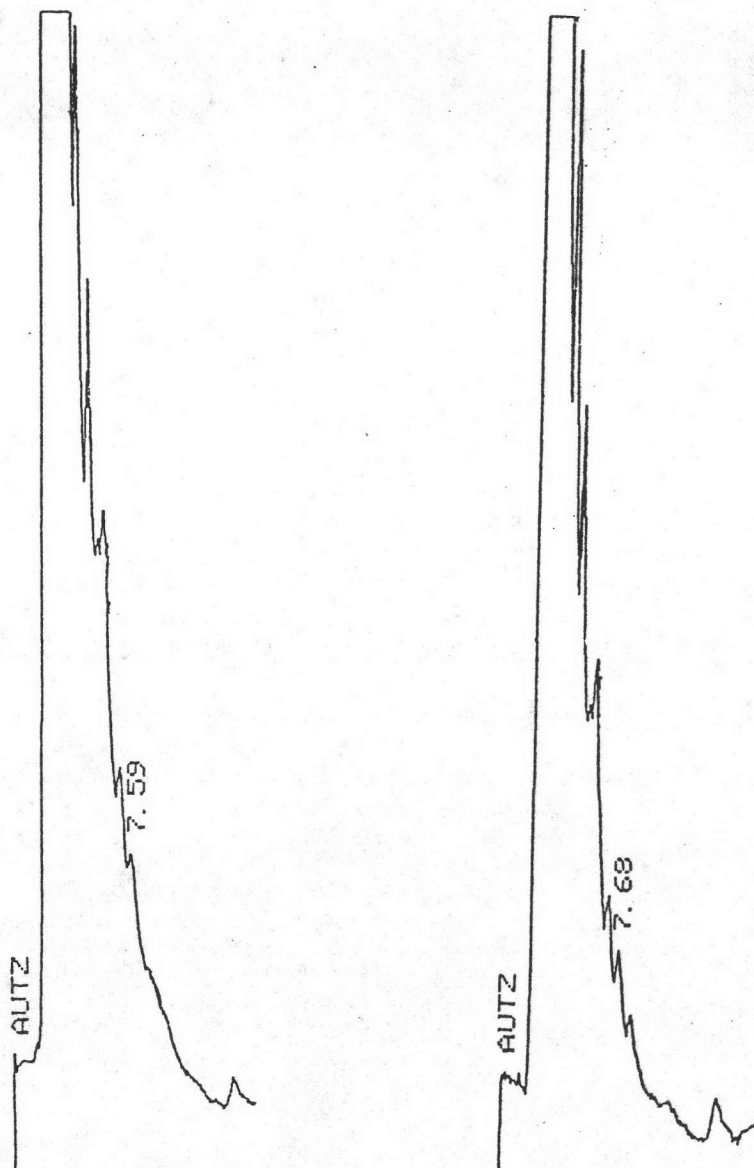
รูป ข

รูปที่ 8 โครมาโทแกรมของแบลงค์พลาสมา ที่ได้ภายหลังจากการสกัดด้วย
เอทิลอะซิเตท

รูป ก ได้จากการสกัดด้วยเอทิลอะซิเตท 4 มล.

รูป ข ได้จากการสกัดด้วยเอทิลอะซิเตท 2 ครั้ง ครั้งละ 2 มล.

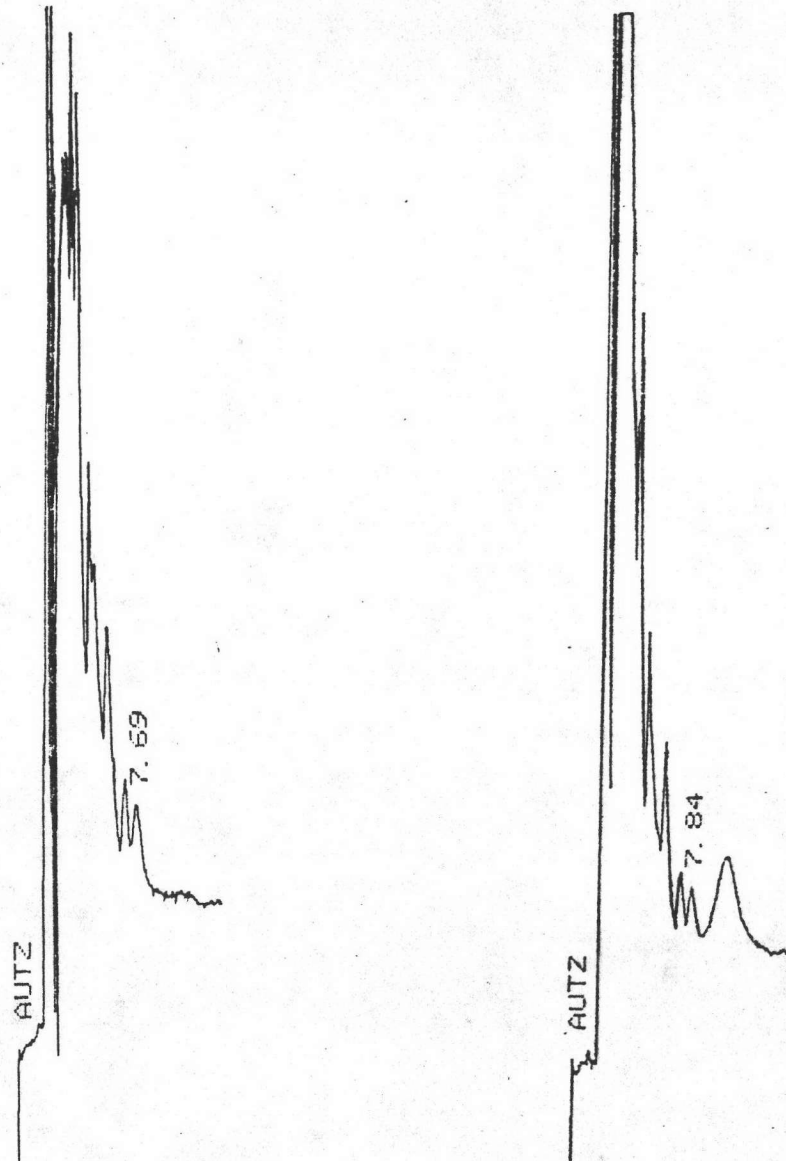
ค่า Retention Time ของไนเฟดีพีน = 7.71 นาที (ไม่ได้แสดง
โครมาโทแกรม)



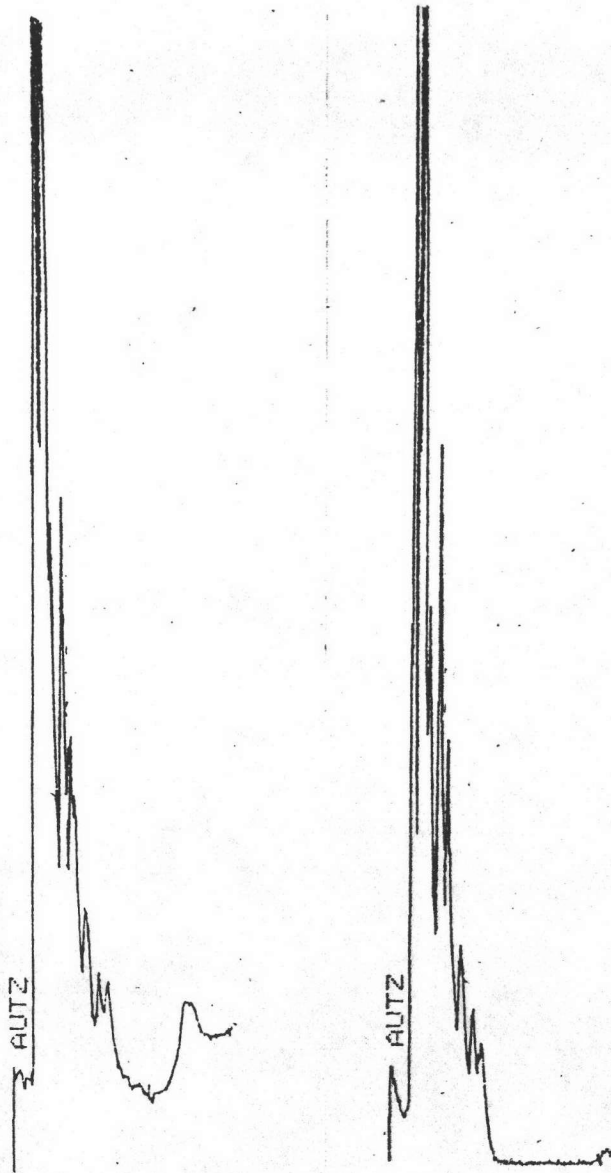
รูป ก

รูป ข

- รูปที่ 9 โคโรมาโทแกรมของแบลงค์พลาสมา ที่ได้ภายหลังจากการสกัดด้วย สารผสมของแอสีโตไนไตรล์ และเอทิลอะซิเตท (ACN : EA = 1 : 3)
- รูป ก ได้จากการสกัดด้วยสารสกัดดังกล่าว 4 มล.
- รูป ข ได้จากการสกัดด้วยสารสกัดดังกล่าว 2 ครั้ง ครั้งละ 2 มล.
 ค่า Retention Time ของไนเฟดีพิน = 7.71 นาที (ไม่ได้ แสดงโคโรมาโทแกรม)



- รูปที่ 10
- | | |
|----------------------------|--|
| รูป ก | รูป ข |
| โครมาโทแกรมของแบลงค์นลาสมา | ที่ได้ภายหลังจากการสกัดด้วย |
| คลอโรฟอร์ม | |
| รูป ก | ได้จากการสกัดด้วยสารสกัดดังกล่าว 4 มล. |
| รูป ข | ได้จากการสกัดด้วยสารสกัดดังกล่าว 2 ครั้ง ละคร 2 มล. |
| | ค่า Retention Time ของไนเฟดีนีน = 7.71 นาที (ไม่ได้ |
| | แสดงโครมาโทแกรม) |



รูป ก

รูป ข

- รูปที่ 11 โครมาโทแกรมของแบลงค์พลาสติกที่ได้ภายหลังจากการสกัดด้วยสารผสมของแอสีโตไนไตรล์ และ คลอโรฟอร์ม = 1:3 (ACN:CF = 1:3)
- รูป ก ได้จากการสกัดด้วยสารสกัดดังกล่าว 4 มล.
- รูป ข ได้จากการสกัดด้วยสารสกัดดังกล่าว 2 ครั้งๆละ 2 มล.
- อัตราการไหลของ Mobile Phase = 1.3 มล./นาที , t_R ของไนเฟดีนีน = 6.13 นาที (ไม่ได้แสดงโครมาโทแกรม)

ตารางที่ 5 การสกัดพลาสมาที่ไม่มีตัวยา (Plasma Blank) ด้วยสารสกัดชนิดต่าง ๆ เพียง 1 ครั้ง

สารสกัด หัวข้อ	EA	ACN:EA 1:3	CF	ACN:CF 1:3
1. ลักษณะที่ปรากฏ (Appearance)				
-ชั้นบน	ใส, ไม่มีสี	ใส, ไม่มีสี	สีเหลืองอมส้ม, ชุ่มของพลาสมา	สีเหลืองอมส้ม, ชุ่มของพลาสมา
-ส่วนต่อระหว่างชั้นบนและชั้นล่าง	แผ่นขาวบาง ๆ	แผ่นบางชุ่มสีเหลืองอ่อน	—	—
-ชั้นล่าง	สีเหลืองชุ่มๆของพลาสมา	สีเหลืองเข้ม, ชุ่มของพลาสมา	ชุ่มต้องนำไปหมนแห้งต่ออีก 10 นาที จึงใสขึ้น	ชุ่มต้องนำไปหมนแห้งต่ออีก 10 นาที จึงใสขึ้น
2. ปริมาตรของชั้นตัวทำละลายอินทรีย์หลังจากหมนแห้ง	3.80	3.35	3.45 - 3.60	3.75
3. ระยะเวลาที่ใช้ต่อตัวอย่าง	ประมาณ 35 นาที	ประมาณ 50 นาที	ประมาณ 60 นาที	ประมาณ 60 นาที
4. ลักษณะโครมาโทแกรม				
-การรบกวนของ endogenous	ไม่มีการรบกวนเพราะถูกชะออกมาหมดภายใน 6.8 นาที	มีน้คห่างจาก t_R ตัวยาประมาณ 0.2 นาที	มีน้คที่ t_R ของตัวยาอย่างชัดเจน	มีน้คที่ใกล้เคียงกับ t_R ของตัวยา
-Baseline	ค่อนข้างเรียบ	ค่อนข้างเรียบ	เรียบ	เรียบ
-Noise	—	—	มีมาก	มีมาก

ตารางที่ 6 การสกัดพลาสมาที่ไม่มีตัวยา (Plasma Blank) ด้วยสารสกัดชนิดต่าง ๆ 2 ครั้ง (2 x 2 มล.)

สารสกัด หัวข้อ	EA	ACN:EA 1:3	CF	ACN:CF 1:3
1. ลักษณะที่ปรากฏ (Appearance)				
-ชั้นบน	ใส, ไม่มีสี	ใส, ไม่มีสี	สีเหลืองอมส้มของ พลาสมา	สีเหลืองอมส้มของ พลาสมา
-ส่วนต่อระหว่าง ชั้นบนและชั้นล่าง	แผ่นขาวบาง ๆ	แผ่นบาง ๆ คล้ายวุ้น เหลือง	แผ่นขาวบาง	แผ่นขาวบาง
-ชั้นล่าง	สีเหลืองขุ่นๆของ พลาสมา	ชั้นขุ่นสีเหลืองอัดแน่น ของพลาสมา	ใส, ไม่มีสี	ใส, ไม่มีสี
2. ปริมาตรของชั้น ตัวทำละลาย อินทรีย์หลังจาก หมุนเหวี่ยง	1.75	1.20	1.10	1.30-1.40
3. ระยะเวลาที่ ใช้ต่อตัวอย่าง	ประมาณ 45 นาที	ประมาณ 60 นาที	ประมาณ 50 นาที	ประมาณ 50 นาที
4. ลักษณะ โครมาโทแกรม				
-การรบกวนของ endogenous	มีมากกว่าการสกัด 1 ครั้ง และมีพีคที่ t_R ของยา	มีการรบกวนคล้ายกับ เมื่อสกัดครั้งเดียวและ มีพีคที่ t_R ของตัวยา	มีพีค t_R ของตัวยา อย่างชัดเจน	มีพีคที่ใกล้เคียงกับ t_R ของยาเช่นเดียวกับ การสกัดครั้งเดียว
-Baseline	เรียบ	เรียบ	เรียบ	เรียบ
-Noise	—	—	มาก	มาก

ยังต้องเสียเวลาในการสกัดมากกว่าอีกด้วย ในกรณีที่ใช้ EA หรือ สารผสมของ ACN : EA โครมาโทแกรมจากการสกัดแบลงค์พลาสมา ด้วย EA ครั้งเดียว 4 มล. จะมีความสะอาดมากกว่าแบบอื่น ๆ ทั้งหมด และยังไม่พบ Endogenous Peak ที่ค่า Retention Time (t_R) ของตัวยา (ประมาณ 7.7 นาที) อีกด้วย จากรูปที่ 8 ก. จะเห็นว่า Endogenous Substance จะถูกชะออกมาหมด ภายใน 6.8 นาที หลังจากนั้น Baseline จะเรียบ ซึ่งเหมาะกับการที่พิกษาจะปรากฏในช่วงนี้ ส่วนโครมาโทแกรมจากสารสกัดอื่น ๆ นั้น พบว่า จะมีการรบกวนจาก Endogenous Substance ที่ใกล้เคียงกับ t_R ของตัวยา

ดังนั้นการสกัดด้วย EA 1 ครั้ง แม้ว่า จากการคำนวณ จะสามารถสกัดยาได้ 92.92 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งจะน้อยกว่าการใช้ CF หรือ ACN : CF (ตารางที่ 4) แต่ค่านี้ (92.92 เปอร์เซ็นต์) ก็ยังสามารถถือว่าอยู่ในเกณฑ์ที่สูงมากพอ ซึ่งเมื่อพิจารณาผลการสกัดแบลงค์พลาสมาประกอบด้วยแล้ว การแยกตัวยาออกจากพลาสมาโดยใช้เอทิลอะซีเตทสกัดเพียงครั้งเดียว จึงนับว่าเหมาะสมอย่างยิ่งที่จะได้ทำการทดลองต่อไป

2.3 การสร้างกระบวนการที่สมบูรณ์ ในการวิเคราะห์ในเฟดึพึนในตัวอย่างพลาสมา

กระบวนการในการสกัดในเฟดึพึน ออกจากตัวอย่างพลาสมา ที่เหมาะสมที่สุดจะพิจารณาจาก

1. ลักษณะโครมาโทแกรมที่มีการรบกวนจาก Endogenous Substance น้อยสุด
 2. ลักษณะของพิกษาของยา รวมทั้งขนาดหรือความสูงของพิกษา
- วิธีการ ก การสกัดด้วยเอทิลอะซีเตทจำนวน 4 มล. 1 ครั้ง
- ลักษณะโครมาโทแกรมปราศจากการรบกวนของ Endogenous Substance Baseline เรียบ ปรากฏพิกษาของยาอย่างชัดเจน พิกษามี

ลักษณะแคบ สมมาตร ความสูงของพีคของสมควรร ดังแสดงในรูปที่ 12

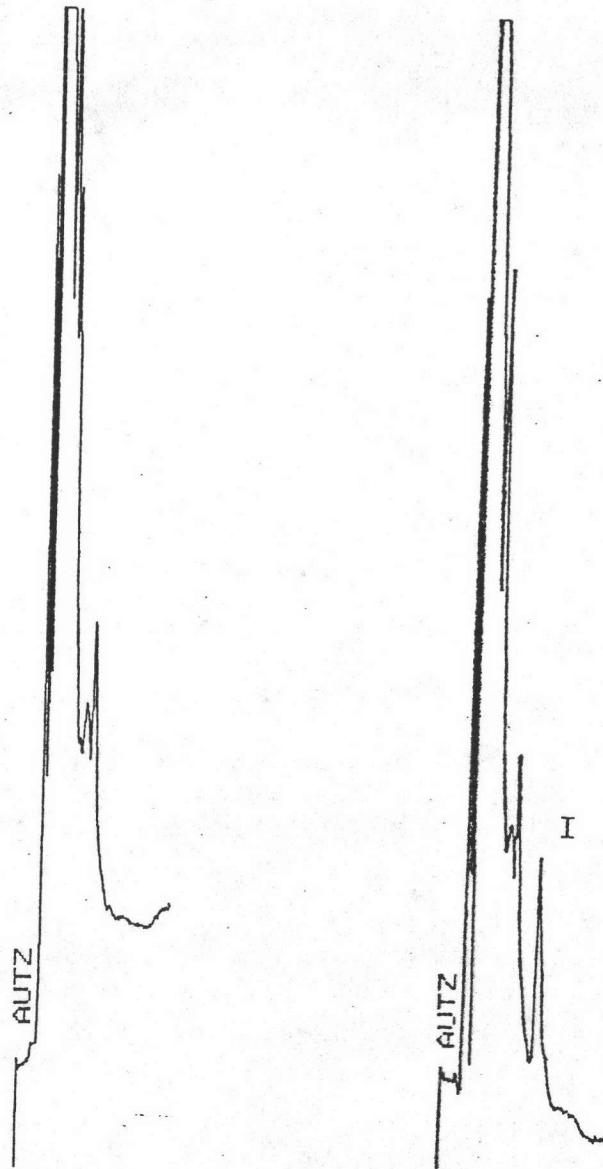
วิธีการ ข การปรับสภาพพลาสมาให้เป็นต่าง ก่อนที่จะสกัดด้วย เอทิลอะซีเตท

ลักษณะโครมาโทแกรมปราศจากการรบกวนของ Endogenous Substance Baseline เรียบ ปรากฏพีคของยาอย่างชัดเจน พีคยาสูง พอสควรร และมีลักษณะแคบ แต่ค่อนข้างที่จะมี Peak Tailing ดังแสดง ในรูปที่ 13

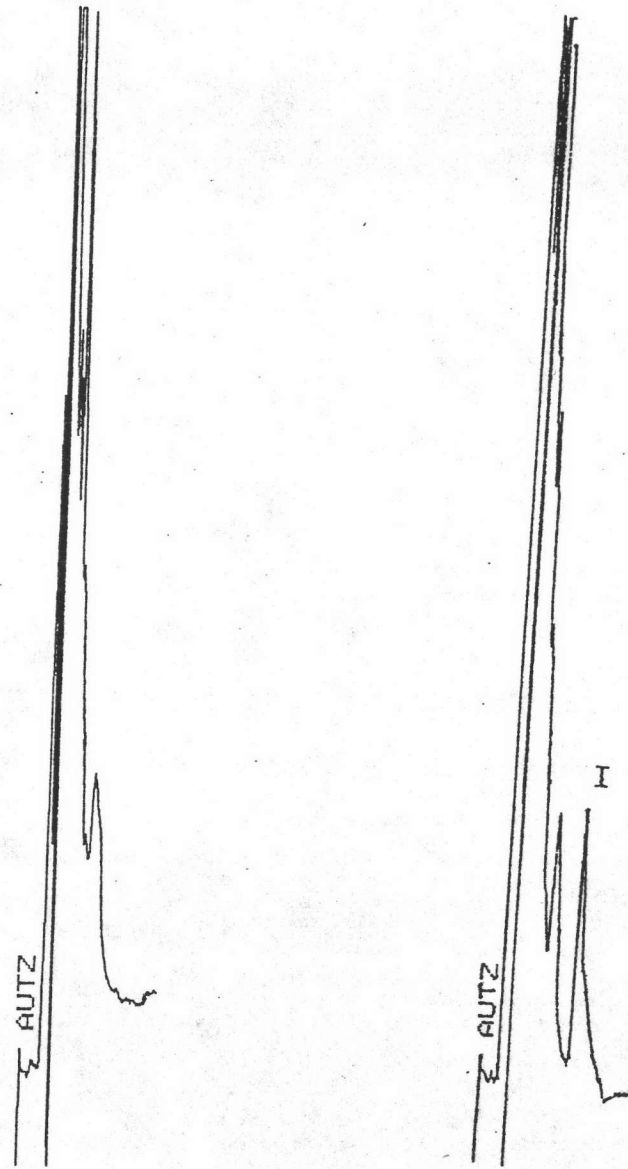
วิธีการ ค การสกัด Endogenous substance บางส่วนด้วย เอกเซน จึงสกัดด้วยเอทิลอะซีเตท

ลักษณะโครมาโทแกรมปราศจากการรบกวนของ Endogenous Substance Baseline เรียบ ปรากฏพีคของยา แต่พีคยามีขนาดเล็ก ดังแสดงในรูปที่ 14

ก่อนที่จะเติมเอกเซนลงไปในตัวอย่างพลาสมานั้น ได้ปรับสภาวะ ตัวอย่างให้อยู่ในสภาพที่เป็นกรด เพื่อให้ทำให้ตัวยายู่ในรูปแตกตัว (Ionized) เป็นส่วนมากและละลายเข้าไปในชั้นเอกเซน ซึ่งไม่มีขั้วได้น้อยที่สุด หลังจาก ที่ทิ้งชั้นเอกเซนไปแล้ว ปรับสภาวะตัวอย่างให้เป็นต่างก่อน จึงจะสกัดตัวยาดัวย เอทิลอะซีเตท เนื่องจากผลการศึกษาความสัมพันธ์การกระจายตัวในข้อ 2.2.1 ซึ่งว่าตัวยามีแนวโน้มที่จะสามารถถูกสกัดเข้าไปในชั้นของสารสกัดได้ดี ในสภาวะที่ เป็นต่าง จากผลการทดลองที่ได้ จะเห็นว่า การใช้เอกเซนในการสกัดตัวอย่าง พลาสมา ก่อนนั้น อาจจะทำให้สูญเสียตัวยาทิ้งอยู่ในพลาสมาเข้าไปในชั้นเอกเซน ผลนี้เห็นได้ชัดเจน ไม่ว่าจะเป็นการตกตะกอนพลาสมาโปรตีน หรือการสกัดแยก ตัวยาดออกจากตัวอย่างพลาสมา ก็ตาม ดังผลการทดลองในข้อ 2.1.1 ซึ่งใช้ แอซีโตไนไตรล์ตกตะกอนพลาสมาโปรตีน เปรียบเทียบกับ 2.1.2 ซึ่งใช้เอกเซน สกัดสารที่ไม่มีขั้วออกก่อนที่จะตกตะกอนพลาสมาโปรตีนด้วยแอซีโตไนไตรล์ พีคยา



รูปที่ 12 รูป ก รูป ข
 โครมาโทแกรมของตัวอย่างพลาสมา ที่ได้ภายหลังจากการสกัดด้วย
 เอทิลอะซิเตท (ตามข้อ 2.3 ก)
 รูป ก เป็นโครมาโทแกรมของแบลงค์พลาสมา
 รูป ข เป็นโครมาโทแกรมของพลาสมาที่เติมไนเฟดีนีน (พีค I)
 ความเข้มข้นของไนเฟดีนีนในพลาสมา = 160.0 นาโนกรัม/มล.



รูป ก

รูป ข

รูปที่ 13 โคโรมาโทแกรมของตัวอย่างพลาสติกที่ได้จากการสกัดด้วยเอทิลอะซิเตท
 ภายหลังจากที่ปรับสภาพตัวอย่างด้วยโพแตสเซียมไฮดรอกไซด์ 1.0
 โมลาร์ (ข้อ 2.3 ข)

รูป ก เป็นโคโรมาโทแกรมของแหล่งพลาสติก

รูป ข เป็นโคโรมาโทแกรมของพลาสติกที่เติมไนเฟดีน (นิค I)

ความเข้มข้นของไนเฟดีนในพลาสติก = 160.0 นาโนกรัม/มล.



รูป ก

รูป ข

รูปที่ 14 โคจรมาโทแกรมของตัวอย่างพลาสติกที่ได้จากการสกัดด้วยเอทิลอะซีเตท
 ภายหลังจากที่ได้สกัดสาร Endogenous ออกด้วยเอกเซนแล้ว
 (ข้อ 2.3 ค)

รูป ก เป็นโคจรมาโทแกรมของแบบลค์พลาสติก

รูป ข เป็นโคจรมาโทแกรมของพลาสติกที่เติมไนเฟดิน (นิค I)

· ความเข้มข้นของไนเฟดินในพลาสติก = 160.0 นาโนกรัม/มล.

ที่ได้จากข้อ 2.1.2 (รูปที่ 5 ง) จะมีขนาดเล็กกว่าพิกษาที่ได้จากข้อ 2.1.1 (รูปที่ 4 ง)

วิธีการ ง การแปลงสภาพพลาสมาโปรตีน ด้วยสารละลายยูเรีย ก่อนที่จะสกัดด้วยเอทิลอะซีเตท

ลักษณะโครมาโทแกรมปราศจากการรบกวนของ Endogenous Substance Baseline เรียบ ปรากฏพิกษาอย่างชัดเจน พิกษามีลักษณะแคบ สมมาตร ความสูงของพิกษาพอสมควร ดังแสดงในรูปที่ 15

วิธีการ จ การปรับสภาพตัวอย่างพลาสมา ให้เป็นด่าง ก่อนที่จะแปลงสภาพพลาสมาโปรตีนด้วยสารละลายยูเรีย แล้วจึงสกัดด้วยเอทิลอะซีเตท

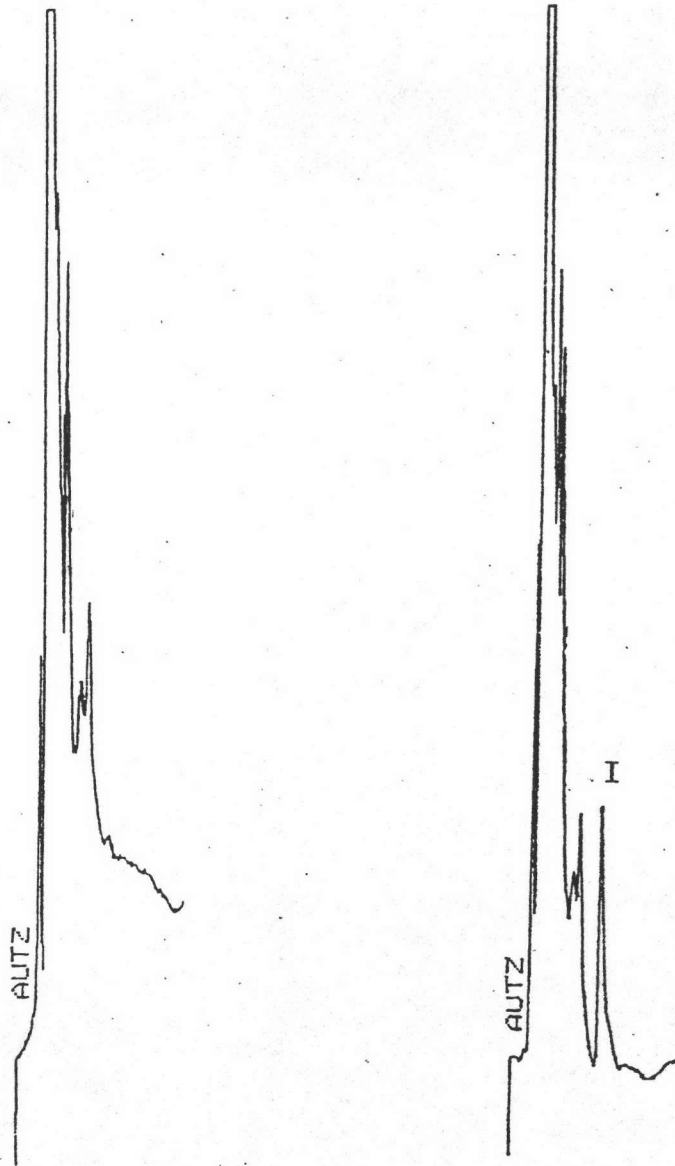
ลักษณะโครมาโทแกรมปราศจากการรบกวนของ Endogenous Substance พิกษาของ Endogenous Substance ซึ่งจะถูกระบายออกมาก่อนหน้าด้วยพิกษาขนาดเล็กกว่าพิกษา Endogenous Substance ในโครมาโทแกรมที่ได้จากวิธีการอื่นๆข้างต้น ปรากฏพิกษาอย่างชัดเจน พิกษามีความสูงมาก และมีลักษณะแคบ สมมาตร ดังแสดงในรูปที่ 16

จากผลการศึกษาในข้อ ง และ จ นี้ เป็นการยืนยันว่า ยูเรีย สามารถช่วยทำให้วิเคราะห์ตัวอย่างได้มากขึ้นจริง ๆ ซึ่งมีรายงานมาแล้วว่ายูเรีนั้น สามารถทำให้คุณลักษณะของพลาสมาโปรตีนเสียไป ซึ่งจะทำให้ Biological Function ของพลาสมาโปรตีนเสียไป หรือผิดไปจากธรรมชาติ โดยที่จะไม่มีผลต่อ Primary Structure ของพลาสมาโปรตีน ซึ่งเรียกว่า การแปลงสภาพ (Denaturation) (Harper, Rodwell, and Mayers, 1977; Montgomery, Dryer, Conway, and Spector, 1977; Rodwell, 1988) การแปลงสภาพพลาสมาโปรตีนด้วยยูเรีย จะไม่ทำให้พลาสมาโปรตีนตกตะกอนลงมา (Bach, 1983) แต่จะมีผลทำให้มีตัวอย่างถูกปลดปล่อยออกมาในตัวอย่างพลาสมาได้มากขึ้น การทดลองของ Kauzmann

และผู้ร่วมงาน (Tanford, 1961) เกี่ยวกับการแปลงสภาพ Ovalbumin โดยยูเรียนั้น พบว่ายูเรีย 8.01 โมลาร์ จะมีผลทำให้ Specific Optical Rotation ($[\alpha]_D$) ของ Ovalbumin ซึ่งมีการเปลี่ยนแปลงอย่างรวดเร็วมากในช่วงแรกนั้น สามารถคงที่ได้ โดยใช้เวลาที่ทำให้ $[\alpha]_D$ คงที่ พอ ๆ กับยูเรีย 8.61 และ 9.31 โมลาร์ ส่วนยูเรีย 6.85, 6.44 หรือ 6.00 โมลาร์นั้น มีผลทำให้ $[\alpha]_D$ เกิดการเปลี่ยนแปลงไปเรื่อย ๆ ไม่คงที่ จึงได้ใช้สารละลายยูเรีย ความเข้มข้น 8.0 โมลาร์ 2 ส่วนต่อพลาสมา 1 ส่วน เพื่อแปลงสภาพพลาสมาโปรตีน

ลักษณะโครมาโทแกรมที่ได้จาก วิธีการ ง และ จ จะคล้ายกัน เพียงแต่ว่า พีคยาที่ได้จากวิธีการ จ จะมีขนาดสูงกว่าพีคยาที่ได้จาก วิธีการ ง ซึ่งแสดงว่า การปรับสภาพพลาสมา ให้เป็นต่างร่วมกับการแปลงสภาพพลาสมา โปรตีนด้วยสารละลายยูเรีย จะมีผลเพิ่มประสิทธิภาพการสกัดด้วยยาเข้ามาในชั้น เอทิลอะซีเตทได้ดีกว่าการใช้สารละลายยูเรียเพียงอย่างเดียว

กล่าวโดยสรุปได้ว่า ลักษณะโครมาโทแกรมที่ได้จากการสกัดตัวอย่างพลาสมาที่มีโนเฟดพินโดยวิธีการทั้ง 5 วิธีนั้น จะเห็นว่าการสกัดด้วยวิธีการทั้ง 5 วิธีนั้น ต่างก็ให้โครมาโทแกรมที่ปราศจากการรบกวนของ Endogenous Substance โดยที่ Endogenous Substance จะถูกชะออกมาจากคอลัมน์หมดภายใน 6 นาที แบลงค์พลาสมา ที่สกัดตามวิธีการ ก จะให้ขนาดของ Endogenous Substance Peak ที่ใหญ่กว่าวิธีการอื่น ๆ ส่วนวิธีการ จ จะให้ขนาดของ Endogenous Substance Peak ที่เล็กที่สุด พีคยาที่ได้จากวิธีการ ก ข ง และ จ ปรากฏได้อย่างชัดเจน แต่วิธีการ ค จะทำให้สามารถวิเคราะห์ได้พีคยาที่เล็กมาก พีคยาที่ได้ชัดจากวิธี ก ง และ จ นั้น พบว่า พีคยามีความสมมาตรและแคบ ยกเว้น พีคยาจากวิธีการ ข จะค่อนข้างมี Tailing เมื่อเปรียบเทียบความสูงของพีคยาที่ได้ จะเห็นว่า วิธีการ จ จะให้พีคยาที่มีความสูงมากที่สุด



รูป ก

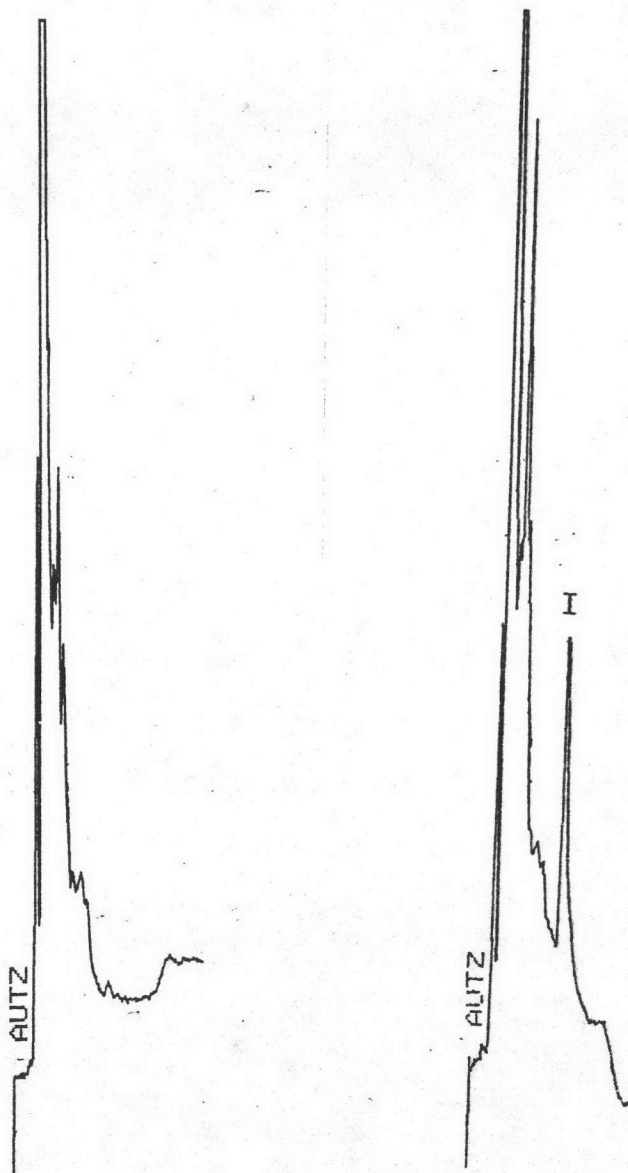
รูป ข

รูปที่ 15 โคโรมาโทแกรมของตัวอย่างพลาสติกที่ได้จากการสกัดด้วยเอทิลอะซิเตท
 ภายหลังจากที่เติมสารละลายยูเรียแล้ว (ข้อ 2.3 ง)

รูป ก เป็นโคโรมาโทแกรมของแบลงค์พลาสติก

รูป ข เป็นโคโรมาโทแกรมของพลาสติกที่เติมไนเฟดินีน (นิค I)

ความเข้มข้นของไนเฟดินีนในพลาสติก = 160.0 นาโนกรัม/มล.



รูป ก

รูป ข

รูปที่ 16 โคโรมาโทแกรมของตัวอย่างพลาสติกที่ได้จากการสกัดด้วยเอทิลอะซีเตท
 ภายหลังจากที่ปรับสภาพตัวอย่างด้วยโพแตสเซียมไฮดรอกไซด์ 1.0 โมลาร์
 และเติมสารละลายยูเรีย 8.0 โมลาร์ (ข้อ 2.3 จ)

รูป ก เป็นโคโรมาโทแกรมของแบลงค์พลาสติก

รูป ข เป็นโคโรมาโทแกรมของพลาสติกที่เติมไนเฟดีนีน (พิค I)

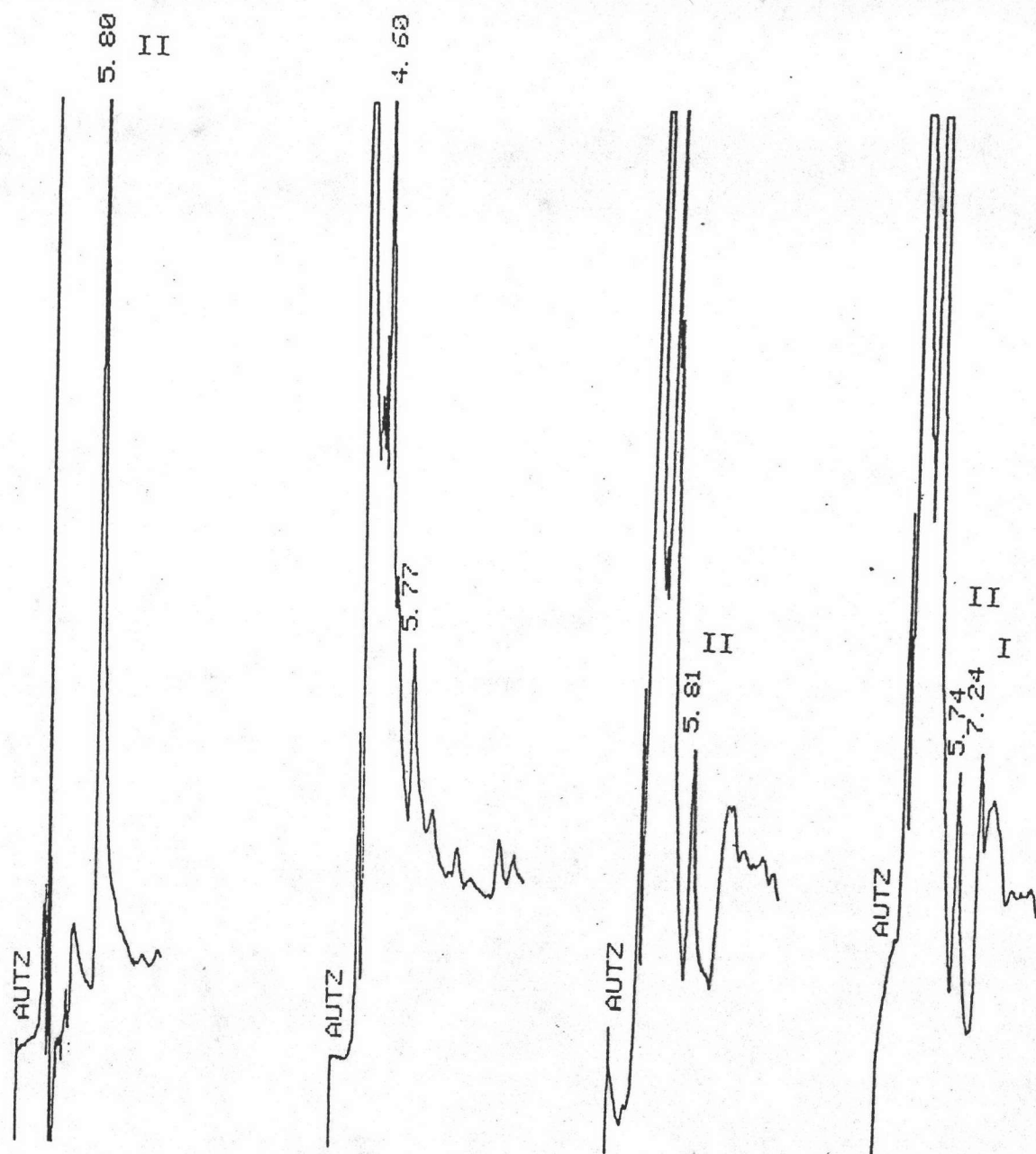
ความเข้มข้นของไนเฟดีนีนในพลาสติก = 160.0 นาโนกรัม/มล.

ดังนั้น กระบวนการที่วิเคราะห์ในเฟดพินในพลาสติกที่สมบูรณ์ จึงประกอบด้วย :-

- การปรับสภาพตัวอย่างพลาสติก ให้เป็นค่าด้วยสารละลายโปแตสเซียมไฮดรอกไซด์ 1.0 โมลาร์
- การแปลงสภาพพลาสติกโปรตีน ด้วยสารละลายยูเรีย 8.0 โมลาร์
- สกัดตัวอย่างออกจากตัวอย่างพลาสติกด้วยเอทิลอะซิเตท

ส่วนที่ 3 การคัดเลือก Internal Standard ที่เหมาะสมและสรุปวิธีการ
วิเคราะห์หาปริมาณไนเฟดีนในพลาสมาที่พัฒนาขึ้น

IS_1 , IS_2 , IS_3 และ IS_4 ต่างก็มีการรีเทนใน HPLC คอลัมน์
 ใกล้เคียงกับไนเฟดีน สามารถแยกจากพีคไนเฟดีนได้อย่างชัดเจน โดยที่
 IS_1 มีค่า Retention Time = 5.80 นาที ส่วน IS_2 และ IS_3 มีค่า
 Retention Time = 13.40 และ 13.20 นาทีตามลำดับ และ IS_4 มีค่า
 Retention Time = 8.45 นาที ดังนั้น IS_1 , IS_2 , IS_3 และ IS_4
 ต่างก็มีแนวโน้มที่จะใช้เป็น IS และ เมื่อทดลองวิเคราะห์ตามวิธีที่พัฒนาได้
 โดยมีไนเฟดีนอยู่ในพลาสมาด้วยพบว่า IS_1 จะเกิดพีคที่ทับกับพีคของ Endo-
 genous Substance (รูปที่ 17) โดยที่ Endogenous Substance มี
 พีคที่ ประมาณ 5.77 นาที ดังนั้น IS_1 จึงไม่เหมาะที่จะใช้เป็น IS
 สำหรับ IS_2 และ IS_3 นั้น จะมีพีคที่ห่างจากตัวยานานถึง 6 นาที (รูปที่
 18, 19) พีคของ IS_2 ที่ได้โดยผ่านขั้นตอนการเตรียมตัวอย่าง ยังมีลักษณะ
 Tailing (รูปที่ 18) ในขณะที่ IS_4 ให้โครมาโทแกรมที่ดี คือ ทั้งพีคยา
 และพีค IS_4 จะมีความแคบ, สมมาตร, ไม่เกิด Peak Tailing สามารถ
 แยกจากพีคอื่น ๆ ทั้งหมดในโครมาโทแกรมได้ นอกจากนั้นยังมีค่า Retention
 Time ห่างจากไนเฟดีน 1.3 นาที ซึ่งจะสามารถประหยัดเวลาการวิเคราะห์
 ต่อตัวอย่างได้ (รูปที่ 20) ดังนั้น จึงเลือกบิวทเมเบน เป็น IS สำหรับการ
 วิเคราะห์ไนเฟดีนในพลาสมาที่พัฒนาขึ้น



รูปที่ 17 **รูป ก** **รูป ข** **รูป ค** **รูป ง**
 โครมาโทแกรมของไนเฟดีน (พีค I) และ IS₁ (พีค II) เมื่อวิเคราะห์ตามวิธีที่พัฒนาขึ้น

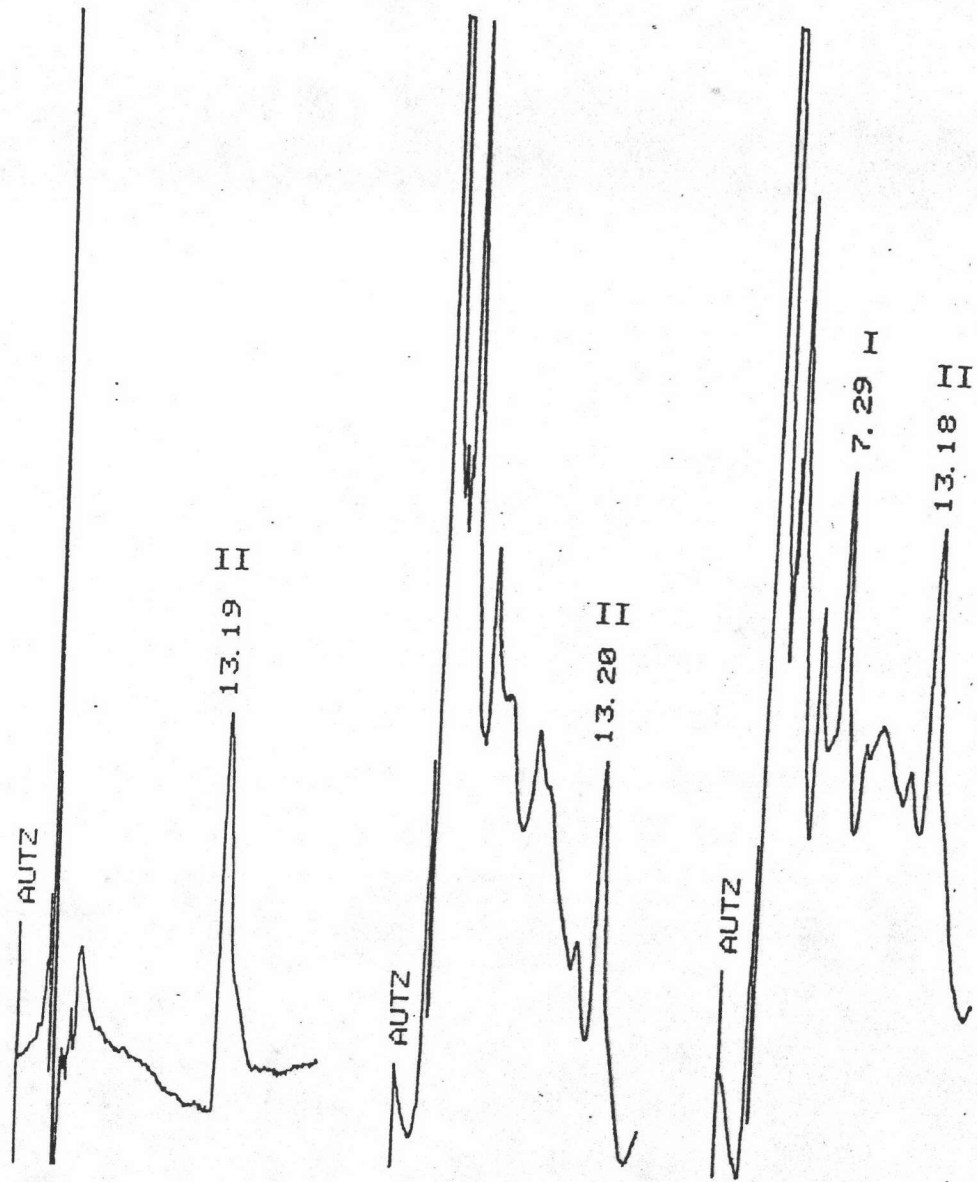
รูป ก เป็นโครมาโทแกรมของ IS₁ ในเมทานอล (ความเข้มข้น 10.0 มกก./มล.)

รูป ข เป็นโครมาโทแกรมของแบลงค์พลาสมา

รูป ค, ง เป็นโครมาโทแกรมของพลาสมาที่มี IS₁ และ พลาสมาที่มีทั้งไนเฟดีน และ IS₁ ตามลำดับ โดยที่

ความเข้มข้นของไนเฟดีนในพลาสมา = 160.0 นาโนกรัม/มล.

ความเข้มข้นของ IS₁ ในพลาสมา = 400.0 นาโนกรัม/มล.



รูป ก

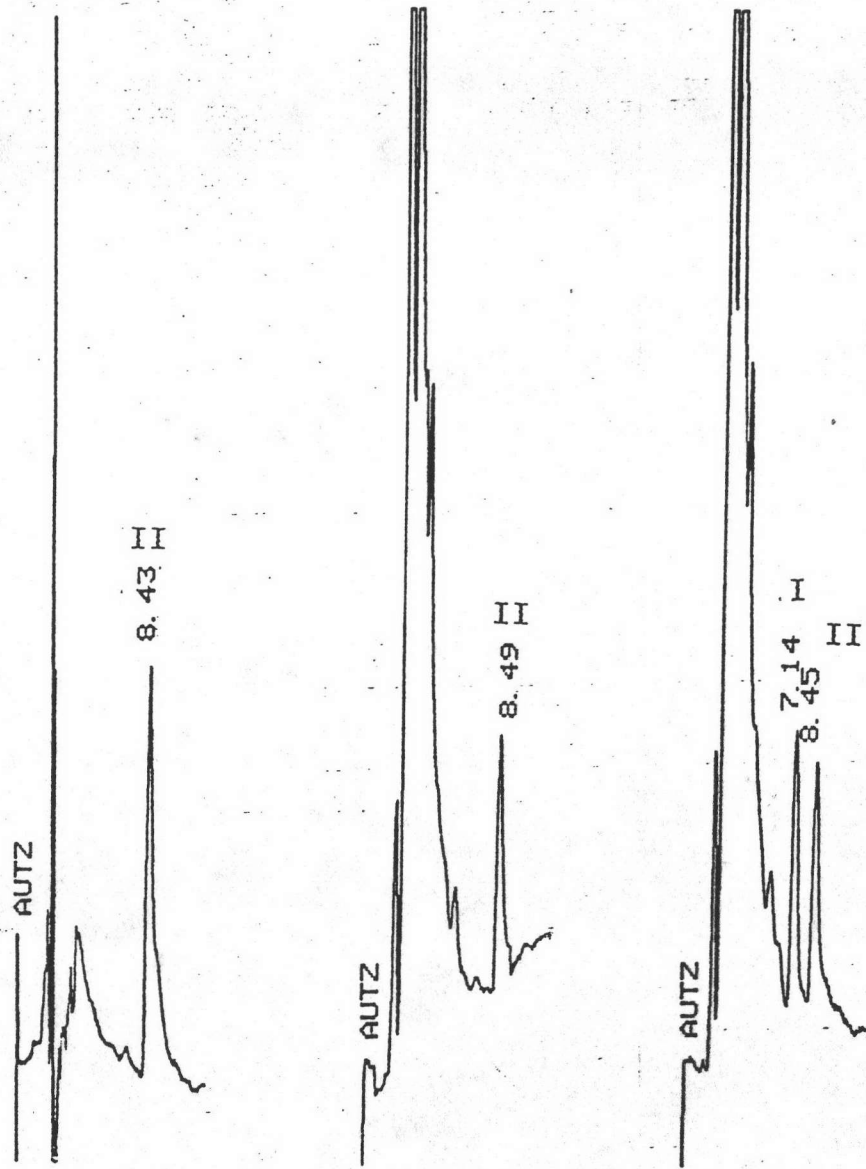
รูป ข

รูป ค

รูปที่ 19 โครมาโทแกรมของไนเฟดีพีน (พีค I) และ IS_9 (พีค II) เมื่อวิเคราะห์ตามวิธีที่พัฒนาขึ้น

รูป ก เป็นโครมาโทแกรมของ IS_9 ในเมทานอล (ความเข้มข้น 6.0 มคก./มล.)

รูป ข, ค เป็นโครมาโทแกรมของพลาสมาที่มี IS_9 และ พลาสมาที่มีทั้งไนเฟดีพีน และ IS_9 ตามลำดับ โดยที่
ความเข้มข้นของไนเฟดีพีนในพลาสมา = 160.0 นาโนกรัม/มล.
ความเข้มข้นของ IS_9 ในพลาสมา = 240.0 นาโนกรัม/มล.



- รูปที่ 20 รูป ก รูป ข รูป ค
- โครมาโทแกรมของไนเฟดีนีน (พีค I) และ IS_4 (พีค II) เมื่อวิเคราะห์ตามวิธีที่พัฒนาขึ้น
- รูป ก เป็นโครมาโทแกรมของ IS_4 ในเมทานอล (ความเข้มข้น 12.0 มคก./มล.)
- รูป ข, ค เป็นโครมาโทแกรมของพลาสติกที่มี IS_4 และ พลาสติกที่มีทั้งไนเฟดีนีน และ IS_4 ตามลำดับ โดยที่
- ความเข้มข้นของไนเฟดีนีนในพลาสติก = 120.0 นาโนกรัม/มล.
- ความเข้มข้นของ IS_4 ในพลาสติก = 480.0 นาโนกรัม/มล.

กระบวนการวิเคราะห์หาปริมาณไนเฟดีนในพลาสมาที่พัฒนาขึ้นโดยใช้เทคนิคทาง HPLC

ผสมพลาสมา 0.5 มล. เข้ากับ สารละลายไนเฟดีนในเมทานอล
จำนวน 20 มคล. ในหลอดทดลองฝาเกลียว

↓
เติมสารละลายโพแตสเซียมไฮดรอกไซด์ เข้มข้น 1.0 โมลาร์
จำนวน 0.6 มล., วอร์เทกซ์นาน 15 วินาที

↓
เติมสารละลายยูเรีย 8.0 โมลาร์ จำนวน 1.0 มล. และ
สารละลายบิวแทมเบนในเมทานอล 12.0 มคก./มล. จำนวน 20 มคล.,
วอร์เทกซ์นาน 20 วินาที

↓
เติม EA จำนวน 4.0 มล., วอร์เทกซ์นาน 20 วินาที

↓
เหวี่ยงด้วยเครื่องหมุนเหวี่ยงด้วยความเร็วที่ 1,500 รอบ/นาที
นาน 10 นาที ที่ อุณหภูมิห้อง

↓
ปิเปตขึ้นสารละลายใส (ซึ่งอยู่ชั้นบน) มาจำนวน 3.5 มล. ลงใน
หลอดทดลองใหม่

↓
ระเหยตัวทำละลายออกให้หมด โดยใช้กระแสของแก๊สไนโตรเจน

↓
ละลายสารที่เหลือจากการระเหยด้วยเมทานอลจำนวน 200 มคล.
และนำไปฉีดเข้า HPLC จำนวน 20 มคล.

สภาวะทางโครมาโทกราฟี :-

- โครมาโทกราฟีคอลัมน์ :- เหมือนสภาวะการทดลองเริ่มแรกข้อ 1.2
 การ์ดคอลัมน์ :- เหมือนสภาวะการทดลองเริ่มแรกข้อ 1.2
 Mobile Phase :- อะซีเตทบัฟเฟอร์ pH 6.1 ความเข้มข้น
 0.01 โมลาร์: เมทานอล ในอัตราส่วน 38:62
 อัตราการไหลของ Mobile Phase :- 1.0 มล./นาที
 Detector :- UV 247 นาโนเมตร
 ปริมาตรของสารที่ฉีดต่อตัวอย่าง :- 20 มคล.
 Integrator :-
 Attenuation :- 2
 ความเร็วของกระดาษบันทึก
 (Chart Speed) :- 2.0 มม./นาที

ขั้นตอนการเตรียมตัวอย่าง สำหรับวิธีวิเคราะห์ที่พัฒนาขึ้น โดยการสกัดด้วยเอทิลอะซีเตทเพียง 1 ครั้งนั้น สะดวกกว่าวิธีอื่น ๆ ที่ใช้การสกัดถึง 2 ครั้ง (Huebert et al., 1986 ; Snedden , Fernandez, Galway et al., 1984 ; Snedden, Fernandez, and Nath , 1986) หรือ ใช้วิธีการแยกพลาสมาโปรตีนออกก่อน แล้วจึงสกัดยา (Miyazaki et al., 1984) หรือ โดยการผ่าน C_{18} Extraction column ก่อน แล้วจึงสกัดยา (Bach, 1983) ดังนั้น วิธีการวิเคราะห์ที่พัฒนาได้ จึงเป็นวิธีที่ง่าย สะดวก รวดเร็ว ซึ่งเหมาะกับการที่เป็นวิธีวิเคราะห์ปริมาณไนเฟดีนในพลาสมา

ส่วนที่ 4 การประเมินประสิทธิภาพของวิธีวิเคราะห์ที่พัฒนาได้

4.1 การศึกษา Linearity

4.1.1 ผลการศึกษาเปรียบเทียบ PHR กับ PAR นั้น พบว่า ค่า % CV ของ PHR ในแต่ละความเข้มข้นของยา มีค่าน้อยกว่า ค่า % CV ของ PAR ดังแสดงในตารางที่ 7 ทั้งนี้อาจเป็นผลมาจากการที่วิธีวิเคราะห์นี้ เป็นการตรวจวัดปริมาณยาในร่างกายที่อยู่ในระดับต่ำมาก ค่าพื้นที่ผิวของสารที่ถูก Integrate ออกมาจึงมีความแปรปรวนสูง ดังนั้น ในการศึกษาพัฒนาครั้งนี้ จึงเลือกใช้ค่า PHR ตลอดทุกขั้นตอน

4.1.2 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราส่วนความสูงพีค (PHR) ของ ยาและบิวทเมเบน (IS) กับ ค่าความเข้มข้นต่างๆ ของตัวยาในพลาสมา นั้น อยู่ในรูปของ $PHR = a (Conc)^b$ เมื่อ Conc คือ ความเข้มข้นของยาในพลาสมา โดยเมื่อพลอตระหว่าง ค่า \log ของ PHR กับ ค่า \log ของ ความเข้มข้นของยาในพลาสมา จะได้กราฟเส้นตรง ดังแสดงในรูปที่ 21 สมการของเส้นตรงที่ได้คือ $\log Y = 0.8620 \log X - 1.5957$ เมื่อ Y เป็น PHR ของไนเฟดีพินต่อบิวทเมเบน และ X เป็น ความเข้มข้นของไนเฟดีพินในพลาสมา และ Correlation Coefficient (r) = 0.99495

4.2 การหาขีดจำกัดของวิธีวิเคราะห์ ที่จะสามารถตรวจพบไนเฟดีพินในพลาสมา

จากการทดลอง ค่าความเข้มข้นต่ำสุดของไนเฟดีพินในพลาสมา ที่จะให้ค่า S/N Ratio มากกว่า 2:1 คือ 7.0 นาโนกรัม/มล. (S/N เฉลี่ย = 3.2) ดังแสดงในตารางที่ 8

4.3 ความจำเพาะเจาะจงของวิธีวิเคราะห์

โครมาโทแกรมแสดงความจำเพาะของวิธีวิเคราะห์แสดงในรูปที่ 22 พิจารณาจากค่า Retention Time ของไนเฟดีพิน เมื่ออยู่ในพลาสมา และเมื่ออยู่ในเมทานอล มีค่าใกล้เคียงกันมาก (ไนเฟดีพิน = 7.12 และ 7.15

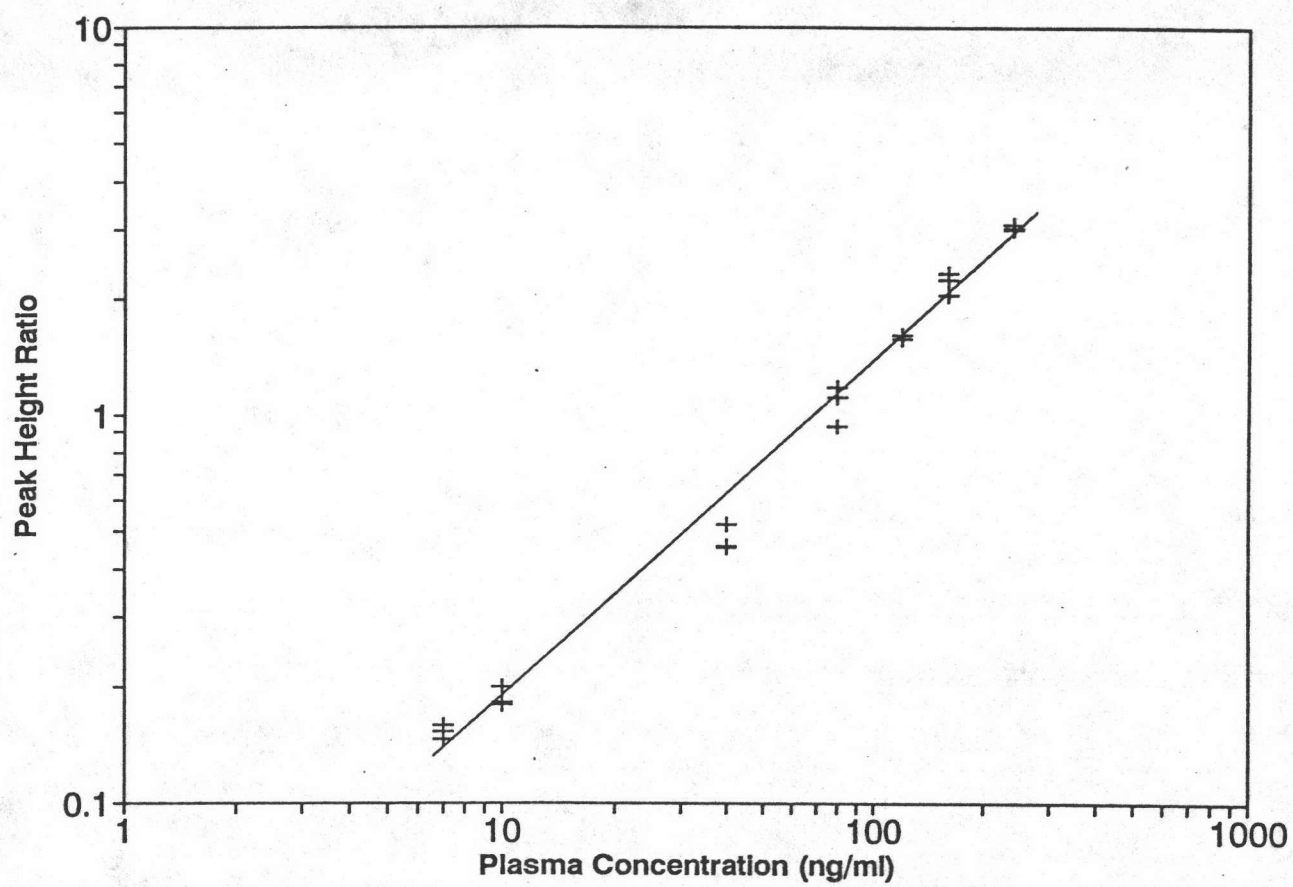
ตารางที่ 7 การเปรียบเทียบความเที่ยงตรงของวิธีวิเคราะห์หาปริมาณไนเฟดีนในพลาสมา เมื่อคำนวณโดยการใช้พื้นที่พีค และ ความสูงพีค

ความเข้มข้น ^a นาโนกรัม/มล.	คำนวณโดยพื้นที่พีค		คำนวณโดยใช้ความสูงพีค	
	ค่าเฉลี่ยอัตราส่วนพื้นที่พีค ^b (S.D.)	% CV	ค่าเฉลี่ยอัตราส่วนความสูงพีค ^c (S.D.)	% CV
40.0	0.36 (0.03)	8.35	0.49 (0.02)	3.96
80.0	1.07 (0.18)	16.78	1.01 (0.13)	12.94
120.0	1.46 (0.07)	5.19	1.48 (0.08)	5.19
160.0	2.00 (0.56)	15.67	1.93 (0.08)	4.20
240.0	4.04 (0.52)	12.92	3.05 (0.35)	11.49

^a ความเข้มข้นไนเฟดีนในพลาสมา

^b อัตราส่วนพื้นที่พีคของไนเฟดีน ต่อ นิวแทมเบน

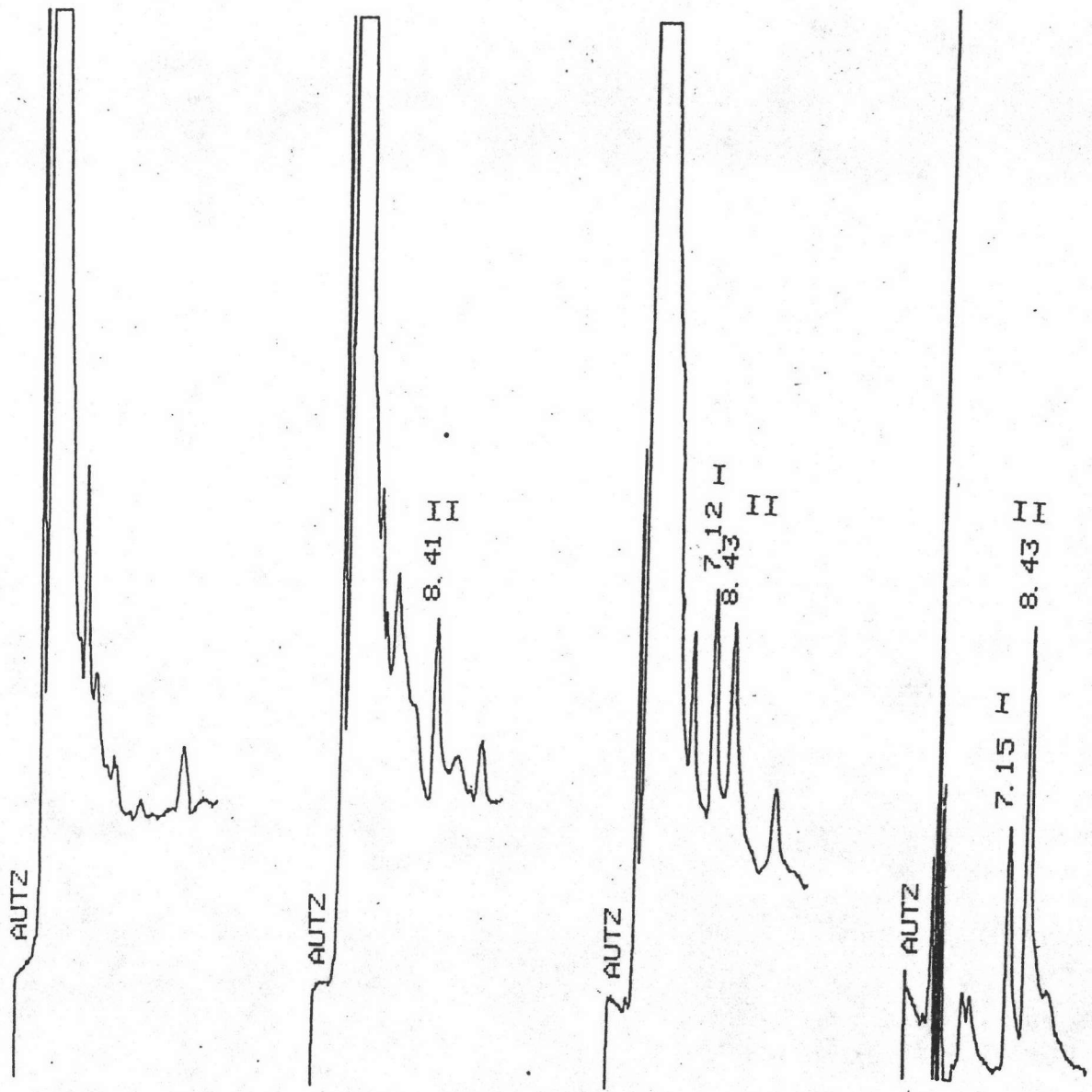
^c อัตราส่วนความสูงพีคของไนเฟดีน ต่อ นิวแทมเบน



รูปที่ 21 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างอัตราส่วนความสูงพีคของไนเฟดีนต่อ
 บิวแทมเบน กับความเข้มข้นของไนเฟดีนในพลาสมา
 สมการของเส้นตรง คือ $\log y = 0.8620 \log x - 1.5958$
 $r = 0.9950$

ตารางที่ 8 ค่า S/N เมื่อทำการวิเคราะห์ไนเฟดีพีนในพลาสมาที่ความเข้มข้น 7.0 นาโนกรัม/มล.

การทดลองที่	S/N
1	3.40
2	3.22
3	3.06
4	3.10
5	3.46
6	3.18
7	3.12
ค่าเฉลี่ย \pm S.D.	3.21 \pm 0.16
% CV	4.93



รูปที่ 22 โครมาโทแกรมแสดงความจำเพาะของวิธีวิเคราะห์หาปริมาณไนเฟดีพินในพลาสมาโดยเทคนิค HPLC

รูป ก, ข เป็นโครมาโทแกรมของแบบลค์พลาสมา และ พลาสมาที่มีบิวทแอมเบนตามลำดับ

รูป ค เป็นโครมาโทแกรมของพลาสมาที่มีไนเฟดีพิน และ บิวทแอมเบน

รูป ง เป็นโครมาโทแกรมของสารผสมไนเฟดีพิน และบิวทแอมเบนในเมทานอล

พิก I ไนเฟดีพิน ความเข้มข้นในพลาสมา = 120.0 นาโนกรัม/มล.

พิก II บิวทแอมเบน ความเข้มข้นในพลาสมา = 480.0 นาโนกรัม/มล.

นาทึ เมื่ออยู่ในพลาสมา และเมทานอล ตามลำดับ) ส่วนบิวแทมเบนจะมีค่า Retention Time เมื่ออยู่ในพลาสมา เท่ากับเมื่ออยู่ในเมทานอล (= 8.43 นาทึ) แม้จะมีพืคของ Endogenous Substance ที่ใกล้เคียงกับ พืคของ ไนเฟดิพีน แต่พืคของ Endogenous นั้นสามารถแยกจากพืคยาได้เป็นอย่างดี ดังนั้น วิธีการวิเคราะห์หาปริมาณไนเฟดิพีนในพลาสมาที่พัฒนาขึ้นนี้ จึงมีความ จำเพาะค่อนข้างสูง และใช้เวลาในการวิเคราะห์ต่อตัวอย่างเพียง 10 นาทึ ซึ่ง น้อยกว่าวิธีอื่นๆ ที่ต้องใช้เวลาในการวิเคราะห์ต่อตัวอย่างนานมากกว่า 20 นาทึ (Huebert et al., 1986; Miyazaki et al., 1984)

4.4 ประสิทธิภาพของการสกัดสาร ในเทอมของเปอร์เซ็นต์การ กลับคืนของตัวยาในการแยกออกจากพลาสมา

ผลการทดลองหาเปอร์เซ็นต์การกลับคืนของยาและ บิวแทมเบน ที่แยกจากพลาสมา เมื่อเทียบกับสารละลายมาตรฐานในเมทานอลที่มีความเข้มข้น เท่ากัน ดังแสดงในตารางที่ ๑ ค่าเปอร์เซ็นต์การกลับคืนของไนเฟดิพีน และ บิวแทมเบน ที่มีความเข้มข้นต่าง ๆ จะอยู่ระหว่าง 76.35-88.46 เปอร์เซ็นต์ และ 40.51 - 46.85 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ

เปอร์เซ็นต์การกลับคืนของยาที่ไม่ขึ้นกับความเข้มข้น แสดงว่า ขั้นตอนการสกัด และ สารสกัดที่ใช้สามารถสกัดตัวยาได้สมบูรณ์ สำหรับ บิวแทมเบนที่นำมาใช้เป็น IS ค่าเปอร์เซ็นต์การกลับคืนที่มีค่าต่ำไม่ได้ส่งผล กระทบต่อประสิทธิภาพในการสกัดตัวยา ซึ่งยืนยันได้จากค่าเปอร์เซ็นต์การกลับคืน ของตัวยาที่ไม่ขึ้นกับความเข้มข้น และปริมาณของบิวแทมเบนที่เติมก็อยู่ในปริมาณ ที่ไม่ทำให้เปอร์เซ็นต์การกลับคืนของยาเปลี่ยนแปลงไป

ค่าเปอร์เซ็นต์การกลับคืนที่ได้นอกจากจะบอกถึงประสิทธิภาพใน การสกัดตัวยาแล้ว ยังแสดงถึงความถูกต้องของกระบวนการวิเคราะห์ด้วย และ จากการศึกษาในช่วงความเข้มข้นที่ครอบคลุมความเข้มข้นของยาในพลาสมา ดังนั้น วิธีวิเคราะห์ที่พัฒนาขึ้นนี้จึงสามารถวิเคราะห์หาปริมาณไนเฟดิพีนในพลาสมา ได้อย่างถูกต้อง

ตารางที่ 9 เปอร์เซ็นต์การกลับคืนของไนเฟดีน และ บิวทเมเบนในการแยกออกจากพลาสมา
ที่ความเข้มข้นต่าง ๆ (n=3)

ความเข้มข้น ⁿ นาโนกรัม/มล.	ไนเฟดีน		บิวทเมเบน	
	ค่าเฉลี่ยเปอร์เซ็นต์การกลับคืน (S.D.)	% CV	ค่าเฉลี่ยเปอร์เซ็นต์การกลับคืน (S.D.)	% CV
7.0	84.66 (9.16)	10.82	46.85 (3.24)	6.93
10.0	78.26 (11.5)	14.70	44.12 (3.21)	7.28
40.0	88.46 (6.66)	7.52	43.80 (3.29)	7.53
80.0	76.35 (5.22)	6.84	42.97 (3.88)	9.03
120.0	82.55 (6.32)	7.66	43.41 (3.68)	8.47
160.0	82.79 (2.58)	3.12	41.37 (1.86)	4.49
240.0	79.52 (3.22)	4.05	40.51 (3.24)	8.01
ค่าเฉลี่ยรวม	81.80 (7.05)	8.62	43.29 (2.05)	4.73

ⁿ ความเข้มข้นไนเฟดีนในพลาสมา

นอกจากนี้ การศึกษาความถูกต้องของวิธีการวิเคราะห์ยังสามารถทำได้โดยการวิเคราะห์หาความเข้มข้นของยาในพลาสมาที่เตรียมโดยผู้อื่น หรือ โดยต่างห้องปฏิบัติการ แล้วนำค่าความเข้มข้นที่วิเคราะห์ได้ มาคำนวณเทียบกับค่าความเข้มข้นที่แท้จริง

4.5 ความเที่ยงตรงของวิธีวิเคราะห์

ในการศึกษาความเที่ยงตรงของวิธีวิเคราะห์ภายใน 1 วัน (Within-Run Precision) และความเที่ยงตรงต่างวัน (Between-Run Precision) แสดงในตารางที่ 10 และ ตารางที่ 11 ตามลำดับ จะเห็นว่าผลการวิเคราะห์ภายใน 1 วัน และ ต่างวัน ของช่วงความเข้มข้นที่ทำการศึกษาคือ 7.0 - 240.0 นาโนกรัม/มล. ของพลาสมา มีค่า % CV ของอัตราส่วนของความสูงพีคอยู่ในช่วง 1.57 - 11.81 % และ 1.10 - 11.85 % ตามลำดับ สำหรับที่ความเข้มข้น 7.0 นาโนกรัม/มล. นั้น ให้ค่า % CV ทั้ง Within-run และ Between-run = 4.11 และ 5.22 % ตามลำดับ ดังนั้น จึงยอมรับได้ว่า ที่ 7.0 นาโนกรัม/มล. เป็นค่าความเข้มข้นต่ำสุดที่จะวิเคราะห์หาปริมาณ (Lowest Limit of Quantitation) ได้ด้วย (Buick et al., 1990)

ตารางที่ 10 ความเที่ยงตรงของวิธีวิเคราะห์หาปริมาณไนเฟดีนในพลาสมา ภายใน 1 วัน
(Within-Run Precision , n=3)

ความเข้มข้น ⁿ (นาโนกรัม/ มล.)	อัตราส่วนความสูงน้ ^m (PHR)				% CV
	1	2	3	ค่าเฉลี่ย (SD)	
7.0	0.16	0.15	0.15	0.15 (0.00)	4.11
10.0	0.18	0.18	0.20	0.18 (0.01)	6.00
40.0	0.52	0.46	0.45	0.47 (0.03)	8.12
80.0	0.93	1.18	1.11	1.07 (0.12)	11.81
120.0	1.62	1.57	1.57	1.58 (0.02)	1.57
160.0	2.32	2.23	2.04	2.19 (0.14)	6.46
240.0	3.10	3.03	3.00	3.04 (0.04)	1.60

ⁿ ความเข้มข้นของไนเฟดีนในพลาสมา

^m อัตราส่วนความสูงน้ของไนเฟดีน ต่อ บิวทเมเบน

ตารางที่ 11 ความเที่ยงตรงของวิธีวิเคราะห์หาปริมาณไนเฟดีนในพลาสมา ระหว่างวัน
(Between-Run Precision , n=4)

ความเข้มข้น ⁿ (นาโนกรัม/ มล.)	อัตราส่วนความสูงพีค ^๓ (PHR)					% CV
	1	2	3	4	ค่าเฉลี่ย (SD)	
7.0	0.15	0.16	0.14	0.15	0.15 (0.00)	5.22
10.0	0.19	0.18	0.18	0.18	0.18 (0.00)	1.10
40.0	0.46	0.48	0.47	0.46	0.46 (0.01)	2.11
80.0	0.91	1.04	0.95	1.18	1.01 (0.12)	11.85
120.0	1.50	1.49	1.53	1.57	1.52 (0.04)	2.46
160.0	1.91	1.96	2.00	2.23	2.02 (0.14)	7.17
240.0	3.29	3.10	3.23	3.03	3.16 (0.12)	3.75

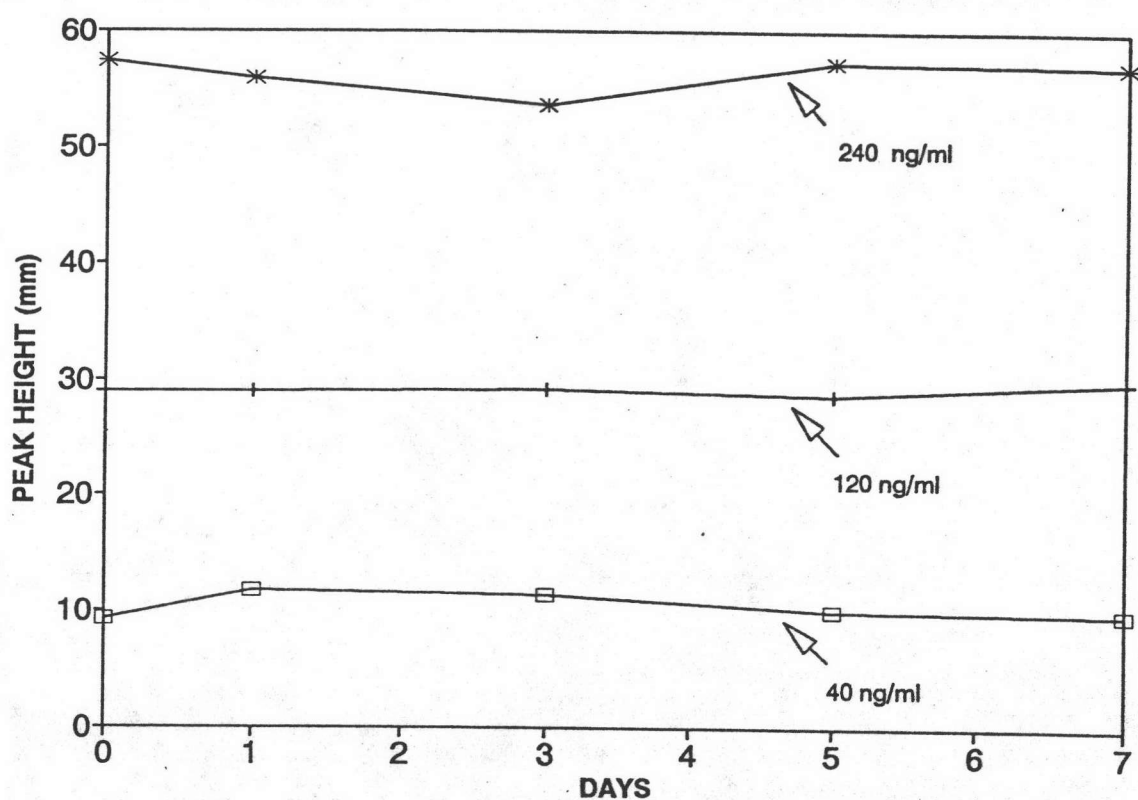
ⁿ ความเข้มข้นของไนเฟดีนในพลาสมา

^๓ อัตราส่วนความสูงพีคของไนเฟดีน ต่อ บิวททเมท

ส่วนที่ 5 การศึกษาช่วงระยะเวลาของการเก็บตัวอย่างพลาสมา ที่มีไนเฟดีนีน
ในช่องแช่แข็ง

ผลการทดลองศึกษาการเปลี่ยนแปลงของไนเฟดีนีนในพลาสมาที่เวลาต่าง ๆ หลังจากเก็บในช่องแช่แข็ง ที่ความเข้มข้น = 40.0, 120.0 และ 240.0 นาโนกรัม/มล. ของพลาสมา ดังแสดงในรูปที่ 23 และ ตารางที่ 12

กราฟที่พลอตระหว่างความสูงของพีคยากับเวลาที่เก็บตัวอย่างพลาสมาไว้ เป็นเส้นตรงในแนวนอน ความชัน (slope) ของเส้นตรงดังกล่าวมีค่าประมาณ 0 โดยความชันมีค่า = -0.08, 0.08, 0.07 สำหรับความเข้มข้นของไนเฟดีนีน = 40.0, 120.0, 240.0 นาโนกรัม/มล. ของพลาสมา ตามลำดับ แสดงว่า ปริมาณตัวยา ไม่มีการเปลี่ยนแปลงภายใน 7 วัน ดังนั้น ตัวอย่างพลาสมาที่มีไนเฟดีนีนอยู่จะสามารถเก็บไว้ได้นานถึง 7 วัน ก่อนที่จะทำการวิเคราะห์ โดยที่จะต้องเก็บในที่ที่ปราศจากแสงและในช่องแช่แข็งของตู้เย็น



รูปที่ 23 ความสัมพันธ์ระหว่างความสูงของพีคของไนเฟดิพีน (หน่วยเป็นมิลลิเมตร) กับระยะเวลาที่เก็บตัวอย่างพลาสมาที่มีไนเฟดิพีนไว้

ตารางที่ 12 ความสูงพีคไนเฟดึน เมื่อเก็บตัวอย่างพลาสมาที่มีไนเฟดึนไว้ที่เวลาต่างๆ

เวลาที่เก็บ (วัน)	ค่าเฉลี่ยความสูงพีคของไนเฟดึน(มม., n=3)(S.D.)		
	40.0 ⁿ	120.0	240.0
0	9.33 (1.04)	29.00 (1.00)	57.33 (0.57)
1	11.73 (0.68)	29.00 (1.41)	55.83 (0.76)
3	11.35 (0.21)	29.16 (2.76)	53.63 (1.55)
5	9.97 (1.34)	28.67 (2.08)	57.27 (3.02)
7	9.83 (0.57)	29.83 (1.04)	56.93 (1.00)
Slope	-0.0802	0.0771	0.0735
r ²	0.0489	0.2646	0.0183

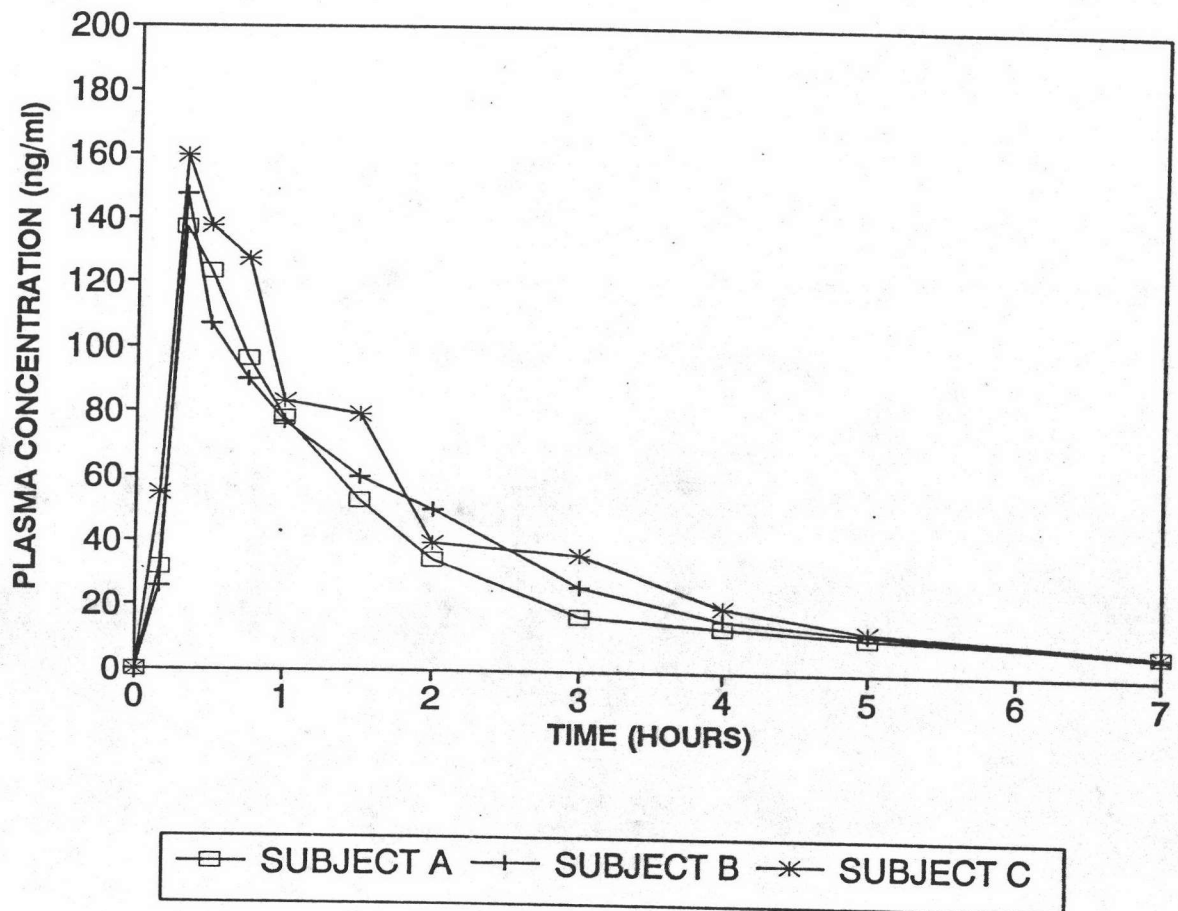
ⁿ ความเข้มข้นของไนเฟดึนในพลาสมา (นาโนกรัม/มล.)

ส่วนที่ 6 การวิเคราะห์หาปริมาณไนเฟดิพินในตัวอย่างพลาสมาของผู้ที่ได้รับ

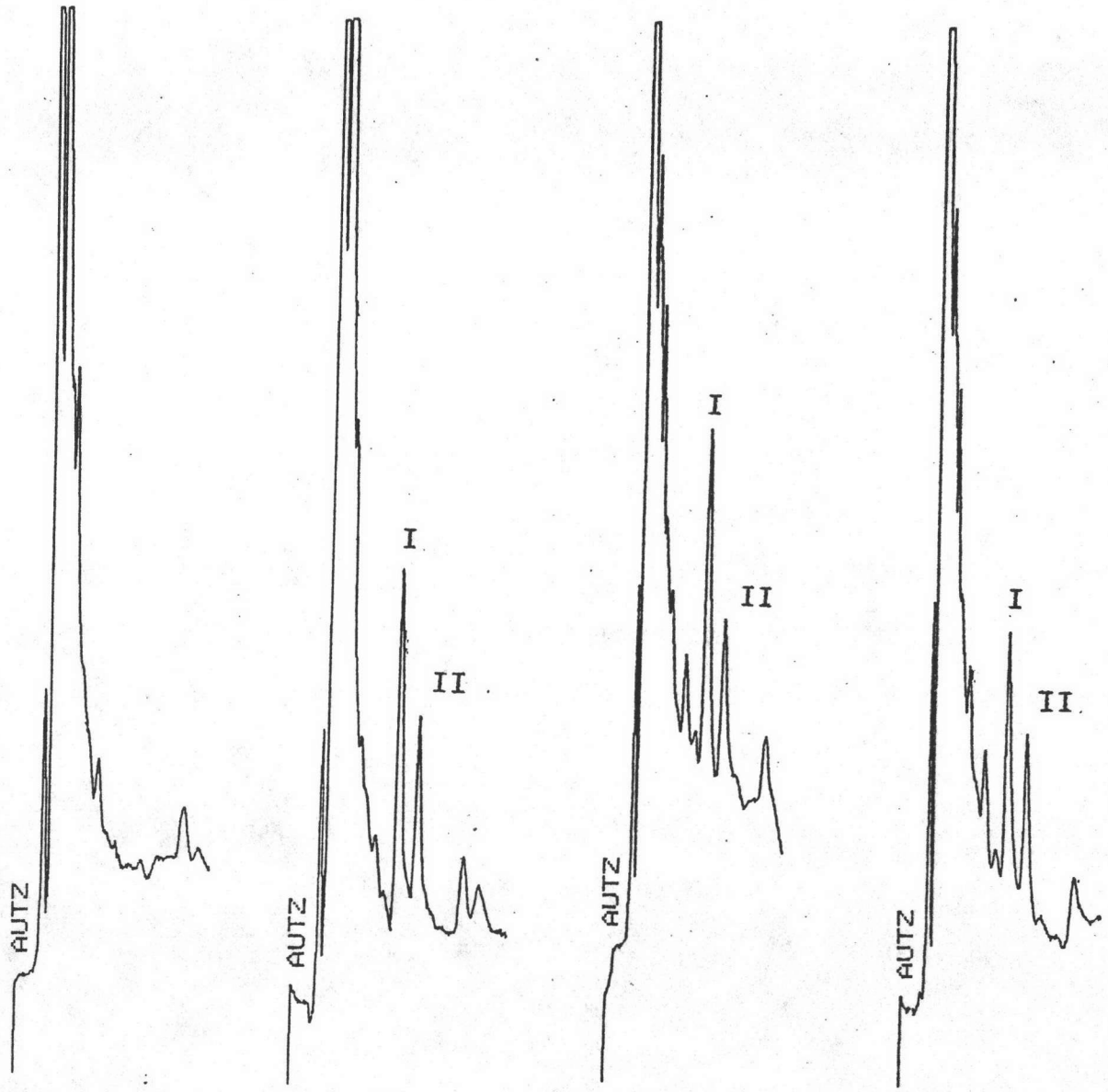
ยา

วิธีวิเคราะห์ที่พัฒนาขึ้นได้นี้ สามารถนำมาหาปริมาณไนเฟดิพินในพลาสมาของผู้ที่ได้รับยาได้จริง โดยผลการทดลอง ดังแสดงในกราฟความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของยาในพลาสมา กับเวลาหลังรับยาแสดงในรูปที่ 24 จะเห็นว่าไนเฟดิพินจะถูกดูดซึมอย่างรวดเร็ว และจะให้ระดับยาสูงสุดในพลาสมาภายใน 20 นาที ระดับยาในพลาสมาสูงสุดเฉลี่ยมีค่าเท่ากับ 148.17 นาโนกรัม/มล. ซึ่งค่าที่วิเคราะห์ได้นี้จะสอดคล้องกับรายงานต่าง ๆ ที่มีก่อนหน้านี้นี้ (Dokladalova et al, 1982 ; Raemsch and Sommer, 1983 ; Snedden et al, 1984 ; Suzuki et al, 1985)

ระดับยาในพลาสมาจากอาสาสมัครทั้ง 3 คน อยู่ในช่วงความเข้มข้นของไนเฟดิพินที่ได้ใช้ในการศึกษาครั้งนี้ นอกจากนี้วิธีวิเคราะห์ที่พัฒนาขึ้นนี้ ยังมีความจำเพาะเจาะจง ดังแสดงในรูปที่ 25 สามารถวิเคราะห์ไนเฟดิพินในตัวอย่างพลาสมา โดยปราศจากการรบกวนของ Endogenous Substance หรือ เมตาบอไลต์ของยา โดยสามารถวัดหาระดับปริมาณยาได้ แม้หลังรับประทานยาไปแล้วกว่า 7 ชั่วโมงก็ตาม



รูปที่ 24 ความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นของยาในพลาสมา ของอาสาสมัคร 3 คน กับเวลาภายหลังที่รับไนเฟดีน ขนาด 10 มก. โดยการรับประทานเพียงครั้งเดียว



รูป ก รูป ข รูป ค รูป ง

รูปที่ 25 โครมาโทแกรมของพลาสมา ที่ได้จากอาสาสมัคร ภายหลังจากรับประทานยาไนเฟดีนีน 10 มก. เพียงครั้งเดียว

รูป ก, ข เป็นโครมาโทแกรมของแบลด์พลาสมา และพลาสมาที่เติม (Spike) ไนเฟดีนีน ในความเข้มข้น 160.0 นาโนกรัม/มล. ของพลาสมาตามลำดับ

รูป ค, ง เป็นโครมาโทแกรมของพลาสมา จากอาสาสมัคร ภายหลังจากที่ได้รับไนเฟดีนีนไป 30 นาที และ 45 นาที ตามลำดับ

พีค I = ไนเฟดีนีน

พีค II = บิวทามเบน ซึ่งมีความเข้มข้นในพลาสมา = 480.0 นาโนกรัม/มล.