

## บทที่ 4

### ผลการทดลอง และ วิจัย

#### 4.1 ปริมาณสารแทนนิน ในเปลือกเงาะ

การทดลองสกัดสารแทนนินที่มีอยู่ในเปลือกเงาะโดยเครื่องมือ Soxhlet และใช้ตัวสกัดที่แตกต่างกัน 4 ชนิด คือ น้ำ, สารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 50 ปริมาตรต่อปริมาตร, สารละลายโซเดียมซัลไฟด์เข้มข้นร้อยละ 1 และ 3 น้ำหนักต่อปริมาตร ในกรณีใช้สารละลายโซเดียมซัลไฟด์เป็นตัวทำละลาย จำเป็นต้องดูดสารละลายในขวดก้นกลมลงใน Soxhlet extraction tube ซึ่งบรรจุเปลือกเงาะเพื่อให้เกิดการสกัดด้วยสารละลายโซเดียมซัลไฟด์ ทั้งนี้เนื่องจากสารโซเดียมซัลไฟด์ไม่ระเหย ดังรายละเอียดที่แสดงในภาคผนวก ก. สำหรับผลการสกัดสรุปได้ดังตารางที่ 4.1

ตารางที่ 4.1 แสดงปริมาณสารแทนนินที่ถูกสกัดด้วยตัวทำละลายชนิดต่าง ๆ

ตัวทำละลาย	ร้อยละของแทนนินในเปลือกเงาะ
น้ำ	14.97
สารละลายเอทานอล (50%v/v)	18.86
สารละลายโซเดียมซัลไฟด์ (1%w/v)	17.84
สารละลายโซเดียมซัลไฟด์ (3%w/v)	17.98

จากตารางที่ 4.1 พบว่าสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 50 มีประสิทธิภาพการสกัดสูงกว่าตัวทำละลายอื่น โดยเฉพาะเมื่อเปรียบเทียบกับน้ำ โดยสารละลายเอทานอลอาจจะละลายแทนนินที่ไม่ละลายในน้ำให้ละลายออกมาในแอลกอฮอล์ สำหรับสารเคมีโซเดียมซัลไฟด์ มีประสิทธิภาพการสกัดต่ำกว่าสารละลายเอทานอลเล็กน้อย แต่ต้องใช้ความร้อนและเวลาสกัดมากกว่า เนื่องจากจุดเดือดสูงกว่าเอทานอลจึงไม่เหมาะสม ดังนั้นจึงเลือกใช้สารละลายเอทานอลสกัดแทนนินและปริมาณสารแทนนินที่สกัดได้ซึ่งเป็นค่าสูงสุด เป็นค่าเปรียบเทียบสำหรับคำนวณหาประสิทธิภาพการสกัด ตารางที่ 4.2 แสดงองค์ประกอบต่าง ๆ ในเปลือกเงาะแห้งที่ใช้ในการทดลองนี้

ตารางที่ 4.2 แสดงส่วนประกอบของเปลือกเงาะที่ตากแห้งก่อนนำมาสกัด

ส่วนประกอบของเปลือกเงาะ	อัตราส่วนร้อยละของเปลือกเงาะ
ความชื้น	12.00
แทนนิน	16.59
ส่วนที่ละลายน้ำได้ไม่ใช่แทนนิน*	22.01
ส่วนที่ไม่ละลาย (กาก)	49.40

\* ได้แก่ gallic acid, nitrogenous matter, น้ำตาล สี กรดอะซิติก และสารอื่น ๆ ซึ่งในที่นี้ได้จาก 100% - ผลรวมของ % (แทนนิน + ความชื้น + ส่วนที่ไม่ละลาย) ที่ได้จากการทดลอง

#### 4.2 การสกัดแบบแช่ครั้งเดียว ไม่มีการกวน

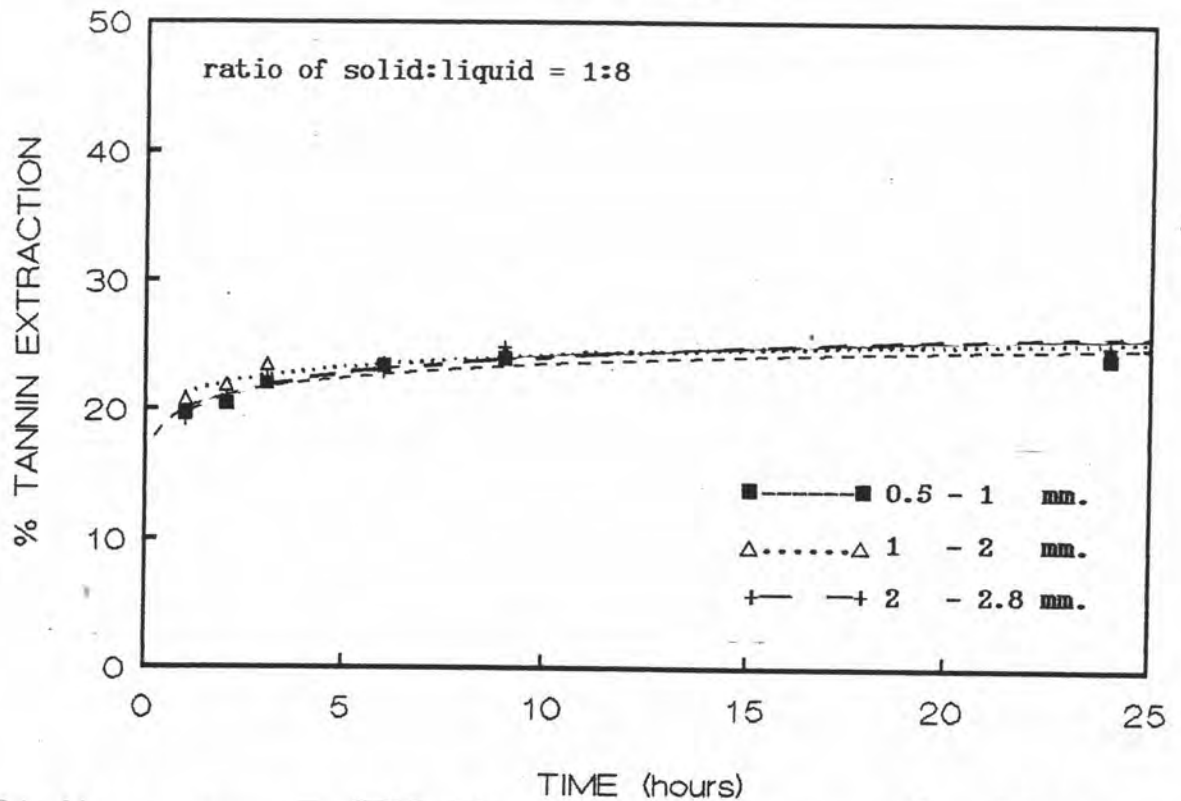
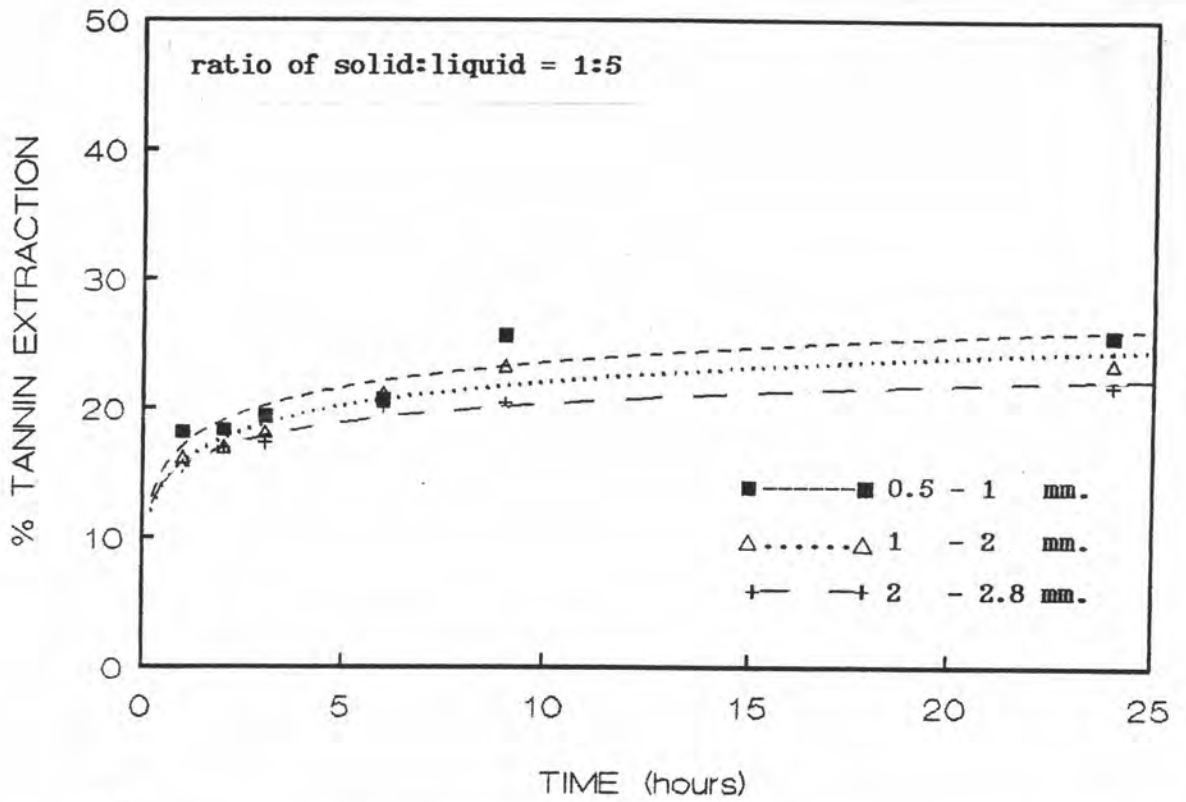
##### 4.2.1 การทดลองใช้น้ำเป็นตัวสกัด

การทดลองสกัดครั้งเดียว ไม่มีการกวน เพื่อหาสภาวะที่เหมาะสมในการสกัดซึ่งจะเป็นข้อมูลเบื้องต้นที่มีประโยชน์สำหรับนำไปใช้ในการทดลองสกัดแบบกึ่งต่อเนื่องสวนทางกัน และสำหรับการออกแบบเครื่องมือสกัดที่มีขนาดใหญ่ขึ้น

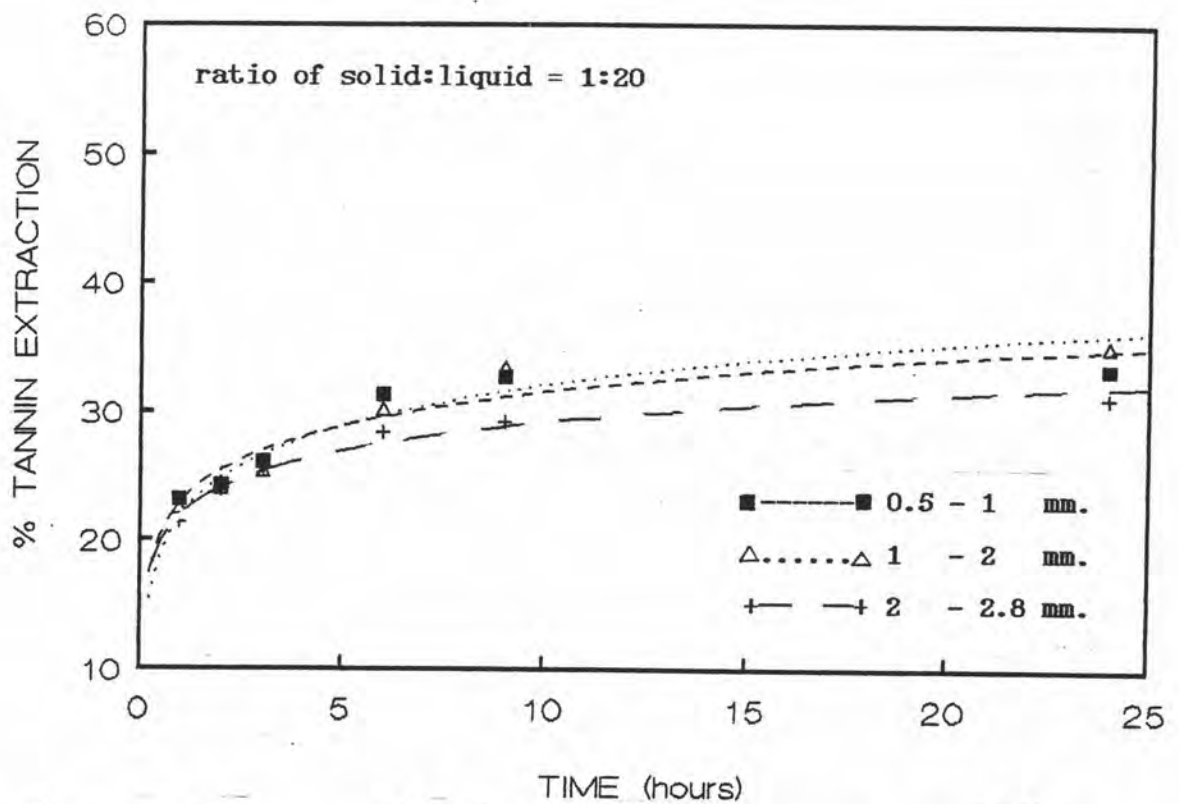
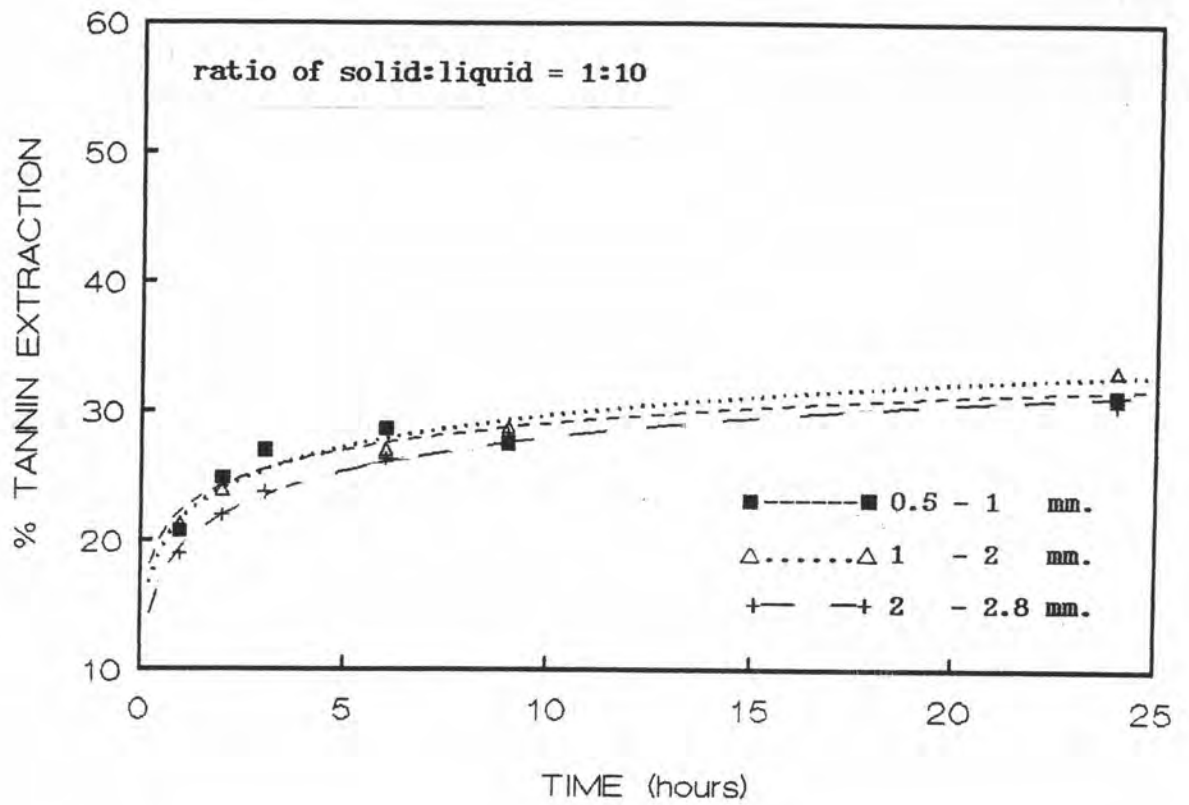
ตัวแปรที่คาดว่าจะมีผลต่อประสิทธิภาพของการสกัด และได้ทำการศึกษาในการทดลองครั้งนี้คือ เวลาในการแช่ ขนาดของเปลือกเงาะ อุณหภูมิของตัวทำละลาย อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อตัวทำละลาย ความเข้มข้นเอธานอลในสารละลาย และปริมาณสารเคมีโซเดียม-ซัลไฟต์ที่ใช้ในการสกัด ข้อมูลการทดลองการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว ไม่มีการกวนนี้ ได้รวบรวมแสดงในภาคผนวก ข. ผลการทดลองสามารถสรุปดังจะกล่าวต่อไป

##### 4.2.1.1 ผลของเวลาสกัดที่มีต่อประสิทธิภาพของการสกัด

การทดลองสกัดแบบแช่ครั้งเดียว ไม่มีการกวน ได้ทำการทดลองภายใต้สภาวะการทดลองดังนี้ อุณหภูมิสกัด 30° เซลเซียส เปลือกเงาะขนาด 0.5 - 1, 1 - 2 และ 2 - 2.8 มิลลิเมตร ที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำเป็น 1:5, 1:8, 1:10 และ 1:20 ภาพที่ 4.1 แสดงประสิทธิภาพการสกัดที่เวลาสกัดต่าง ๆ ที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:5 และ 1:8 ภาพที่ 4.2 แสดงประสิทธิภาพการสกัดที่เวลาสกัดต่าง ๆ ที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:10 และ 1:20 ที่สภาวะอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:5 น้ำหนักต่อปริมาตร ขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1 มิลลิเมตร เวลาสกัดชั่วโมงที่ 1, 2 และ 3 ร้อยละของแทนนินที่สกัดได้เท่ากับ 15.48, 16.97



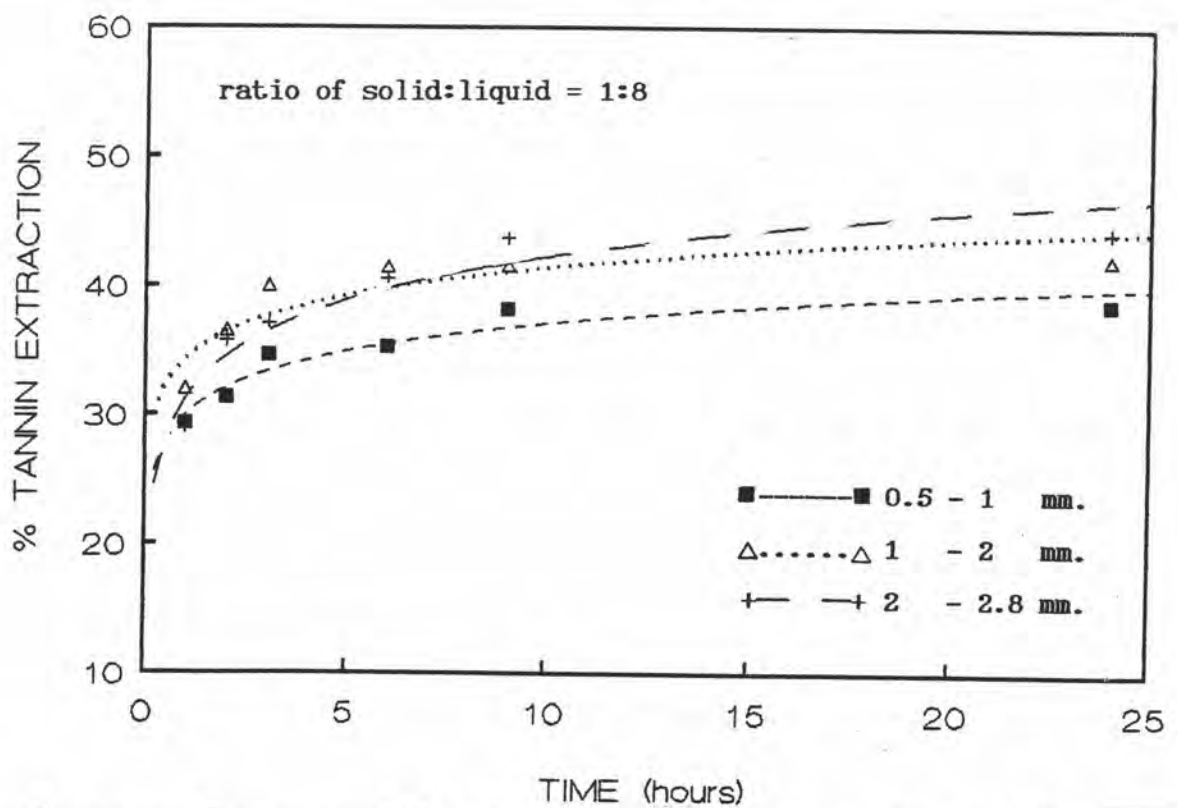
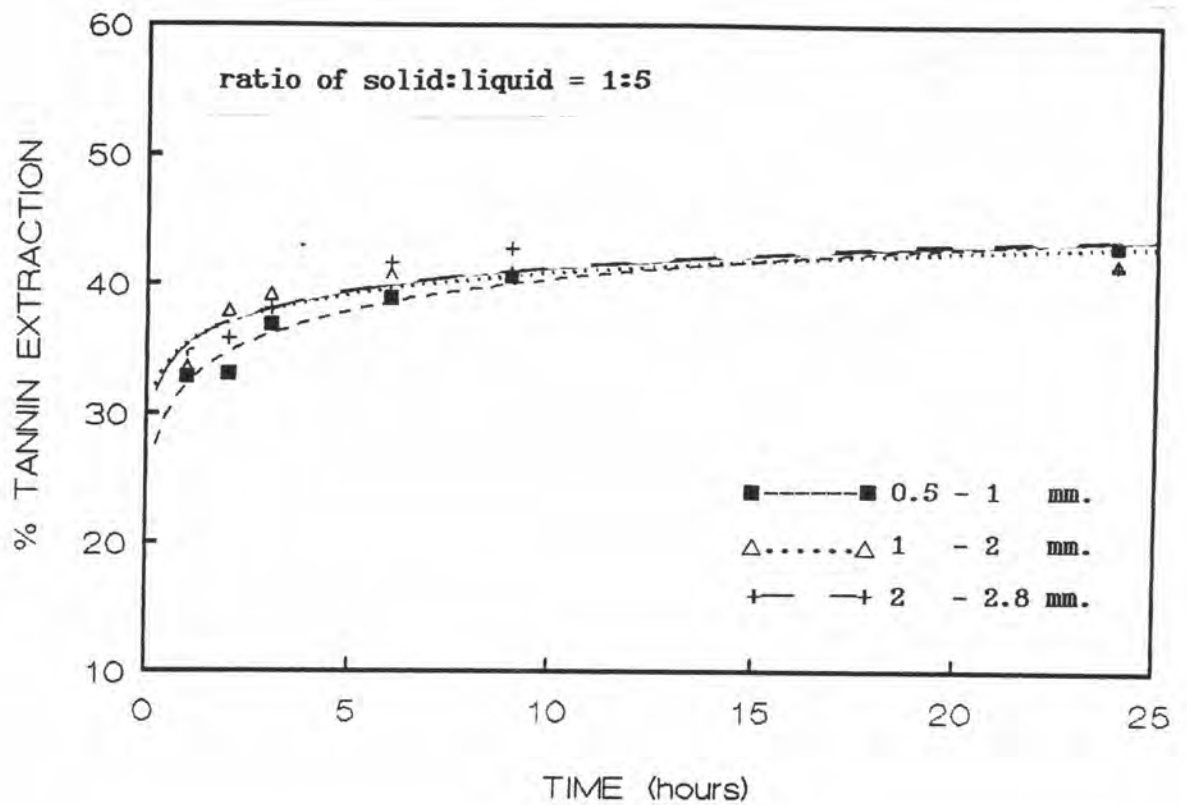
ภาพที่ 4.1 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาที่ใช้ในการสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว อุณหภูมิของน้ำ 30° เซลเซียส ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ



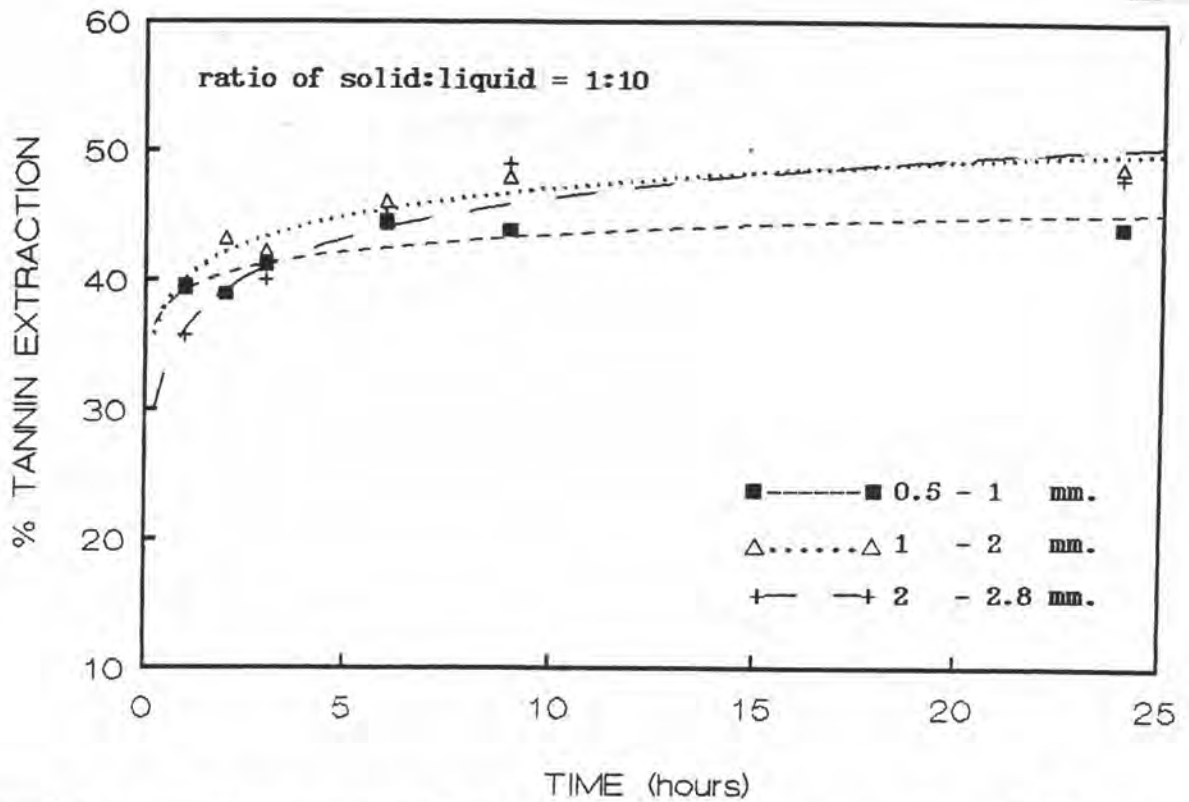
ภาพที่ 4.2 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาที่ใช้ในการสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว อุณหภูมิของน้ำ 30° เซลเซียส ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ

และ 17.28 และที่เวลาสกัดชั่วโมงที่ 6, 9 และ 24 ร้อยละของแทนนินที่สกัดได้เท่ากับ 19.99, 20.36 และ 21.74 พบว่าแนวโน้มของแทนนินที่สกัดได้เพิ่มขึ้นตลอดเวลา และมีการเปลี่ยนแปลงเล็กน้อยในช่วงเวลาชั่วโมงที่ 9 จนถึงชั่วโมงที่ 24 และที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:8, 1:10 และ 1:20 น้ำหนักต่อปริมาตรก็ให้ผลการทดลองคล้ายคลึงกัน แต่สำหรับอัตราส่วนของแข็งต่อน้ำหนึ่ง ๆ และเวลาสกัดหนึ่ง ๆ พบว่าขนาดเปลือกเงาะเล็กลงให้ผลการสกัดสูงขึ้นเล็กน้อย ทั้งนี้เนื่องจากเปลือกเงาะขนาดเล็กทำให้สารแทนนินถูกสกัดออกมาได้รวดเร็วยิ่งขึ้น สำหรับเวลาสกัดสูงสุดในการทดลองนี้คือ 24 ชั่วโมง พบว่าเมื่อเพิ่มปริมาณน้ำสูงขึ้นในการสกัดหรือลดอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ ประสิทธิภาพการสกัดสารแทนนินสูงขึ้นเล็กน้อย ทั้งนี้เนื่องด้วยการเพิ่มปริมาณน้ำในการสกัด ทำให้ความเข้มข้นแทนนินในน้ำต่ำลง จึงเป็นการเพิ่มอัตราแพร่สารแทนนินจากเปลือกเงาะมายังน้ำ ตาม หลักการถ่ายโอนมวล (Mass Transfer) โดยในกรณีนี้เป็นแบบ Diffusion ซึ่งอัตราการถ่ายโอนมวลขึ้นตรงกับความแตกต่างความเข้มข้นสารแทนนิน จะเห็นจากภาพที่ 4.1 และ 4.2 ว่าการทดลองนี้ยังไม่เข้าสู่ภาวะสมดุล ถ้าเข้าสู่ภาวะสมดุลแล้วประสิทธิภาพการสกัดจะไม่เปลี่ยนแปลงตามขนาดของเปลือกเงาะ

การทดลองต่อมาทำการสกัดที่อุณหภูมิ  $50^{\circ}$ เซลเซียส โดยขนาดเปลือกเงาะอยู่ในช่วง 0.5 - 1, 1 - 2 และ 2 - 2.8 มิลลิเมตร อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:5, 1:8 และ 1:10 ภาพที่ 4.3 แสดงประสิทธิภาพการสกัดที่เวลาต่าง ๆ ที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:5 และ 1:8 และภาพที่ 4.4 แสดงประสิทธิภาพการสกัดที่เวลาต่าง ๆ ที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:10 ที่สภาวะอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:5 ขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1 มิลลิเมตร เวลาสกัดชั่วโมงที่ 1, 2 และ 3 ชั่วโมง ร้อยละของแทนนินที่สกัดได้เท่ากับ 34.94, 35.79 และ 38.07 ตามลำดับ และ เวลาสกัดชั่วโมงที่ 6, 9 และ 24 ค่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้เท่ากับ 41.62, 42.70 และ 41.46 ตามลำดับ ผลการทดลองพบว่าแนวโน้มของแทนนินที่สกัดได้เพิ่มขึ้นในช่วงเวลาชั่วโมงที่ 1 จนถึง 3 สำหรับช่วงเวลาชั่วโมงที่ 6 จนถึง 24 ค่อนข้างคงที่ สำหรับอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:8 และ 1:10 ก็ให้ผลการทดลองเช่นเดียวกับอัตราส่วน 1:5 จะแตกต่างกันที่ค่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้มีค่าสูงขึ้นตามปริมาตรของน้ำที่ใช้เพิ่มขึ้น ช่วงเวลาที่ใช้ในการสกัดกล่าวได้ว่า ไม่ยาวนานพอที่ทำให้ระบบเข้าสู่สภาวะคงที่ ทั้งนี้อาจสังเกตได้จากประสิทธิภาพการสกัดยังไม่เท่ากันสำหรับขนาดของเปลือกเงาะต่าง ๆ โดยประสิทธิภาพการสกัดสูงขึ้นถ้าขนาดของเปลือกเงาะเล็กลง ถ้าระบบเข้าสู่สภาวะคงที่ (Steady state) แล้วประสิทธิภาพการสกัดจะไม่เปลี่ยนแปลงตามขนาดของเปลือกเงาะ



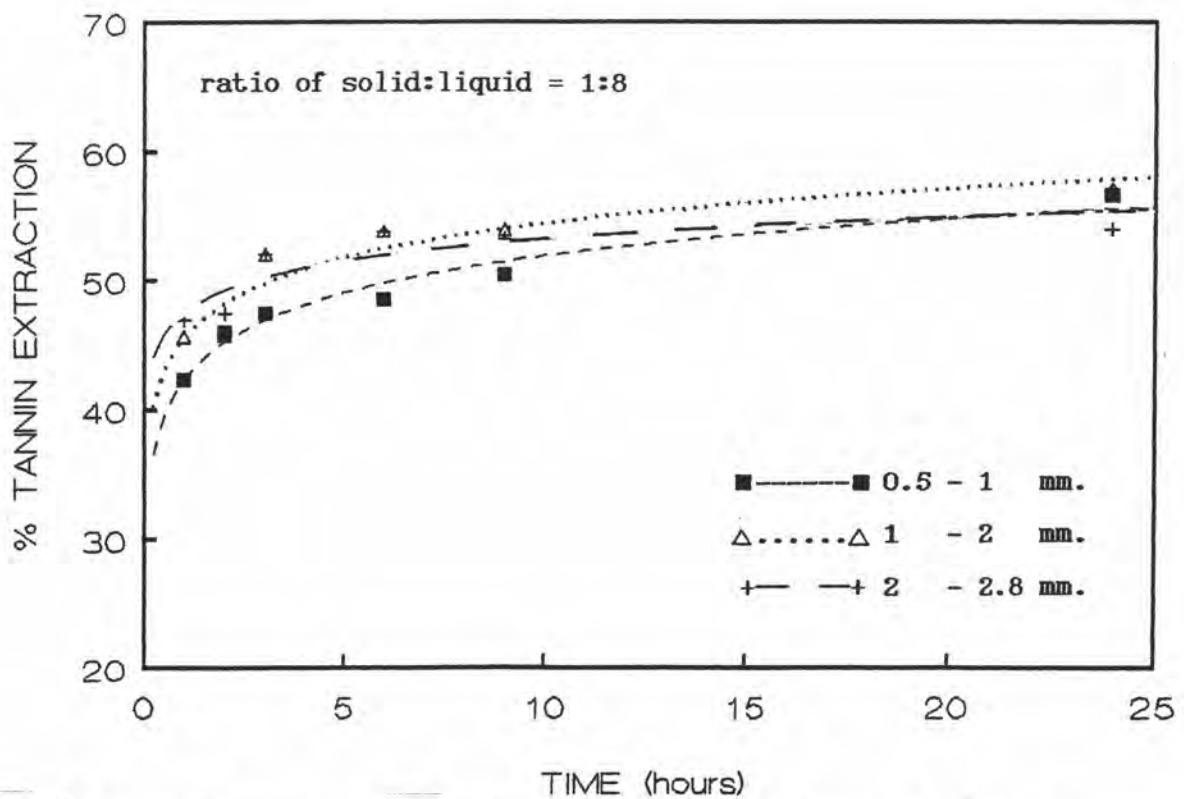
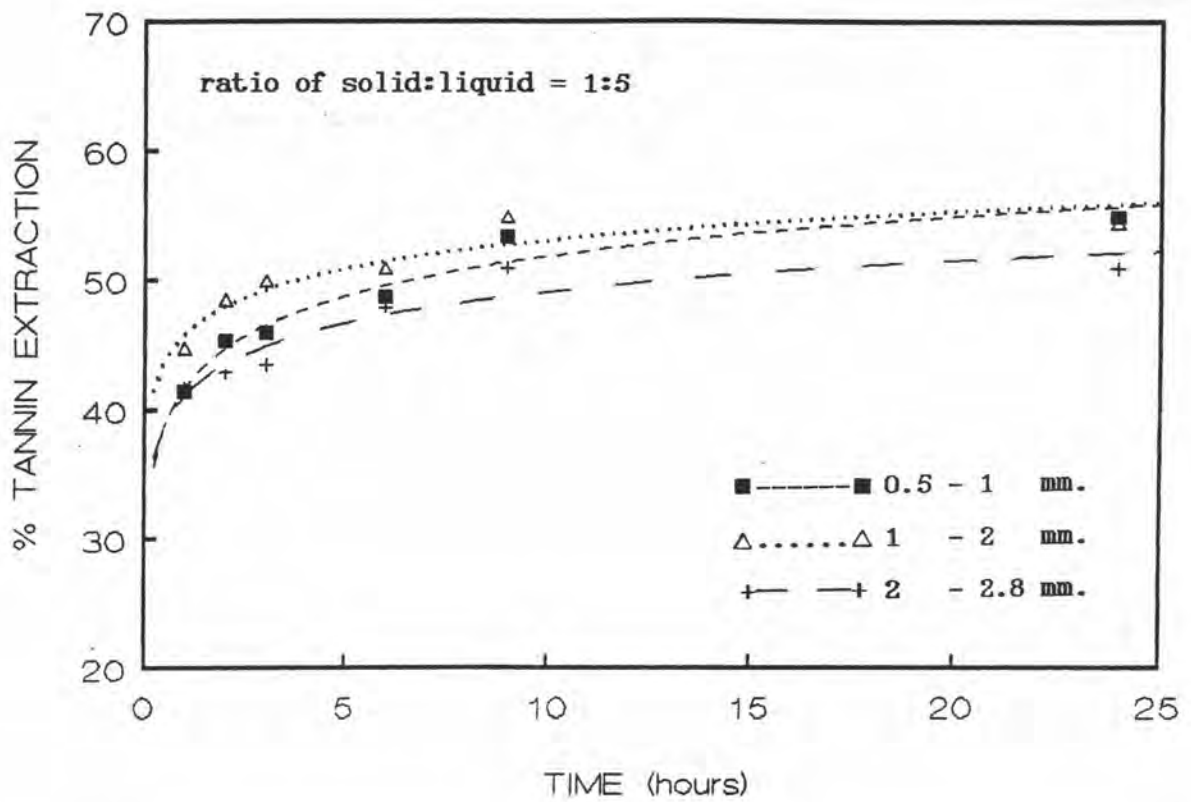
ภาพที่ 4.3 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาที่ใช้ในการสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว อุณหภูมิของน้ำ 50°เซลเซียส ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ



ภาพที่ 4.4 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาที่ใช้ในการสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว อุณหภูมิของน้ำ 50° เซลเซียส ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ

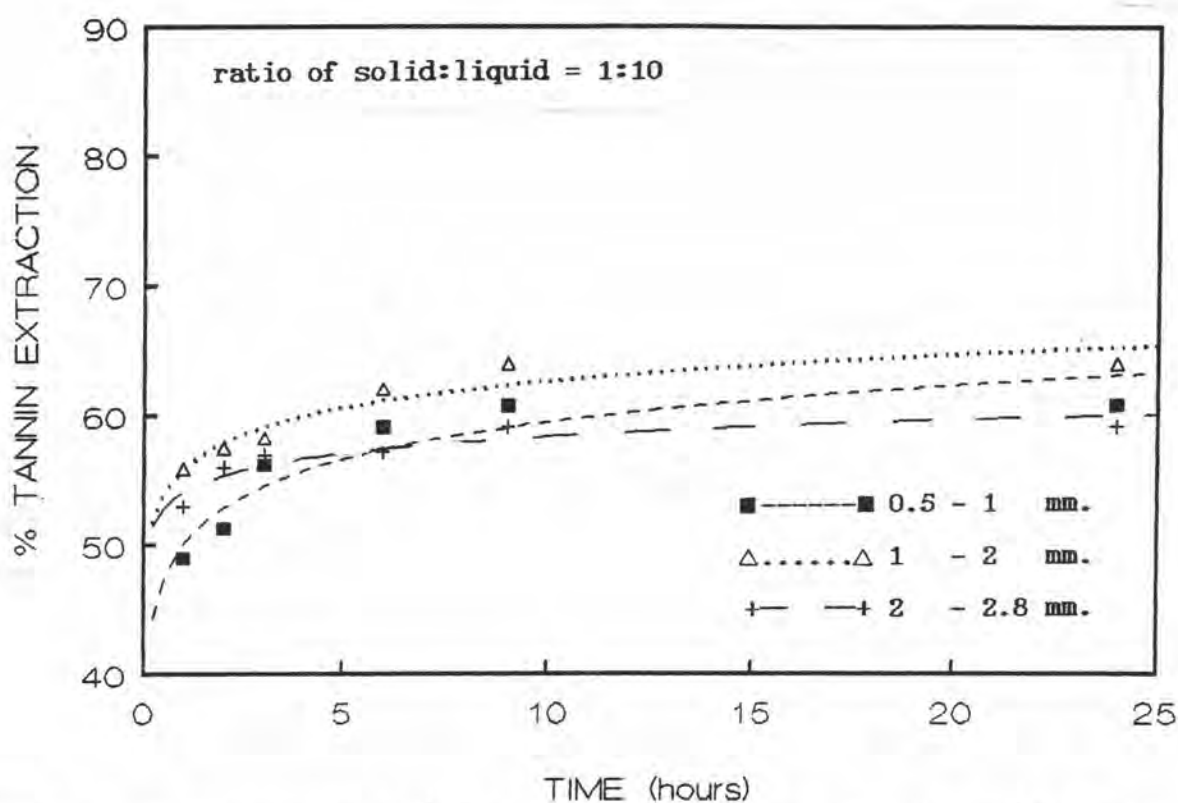
สำหรับการสกัดที่อุณหภูมิ 70° เซลเซียส ใช้ขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1, 1 - 2 และ 2 - 2.8 มิลลิเมตร ผลการทดลองที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:5 และ 1:8 ได้แสดงในภาพที่ 4.5 และที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:10 ได้แสดงในภาพที่ 4.6 โดยที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:5 ขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1 มิลลิเมตร เวลาสกัด 1, 2 และ 3 ชั่วโมง ร้อยละของแทนนินที่สกัดได้เท่ากับ 41.67, 42.89 และ 43.48 และที่เวลาสกัด 6, 9 และ 24 ชั่วโมง ร้อยละของแทนนินที่สกัดได้เท่ากับ 47.83, 50.90 และ 50.88 พบว่าค่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้มีค่าเพิ่มขึ้นตั้งแต่เวลาสกัด 1, 2, 3 และ 6 ชั่วโมง และค่อนข้างคงที่ในระยะเวลาชั่วโมงที่ 9 จนถึง 24 ที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:8 และ 1:10 ก็ให้ผลเช่นเดียวกัน แต่ค่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้จะสูงขึ้นเมื่อใช้ปริมาณน้ำมากขึ้น





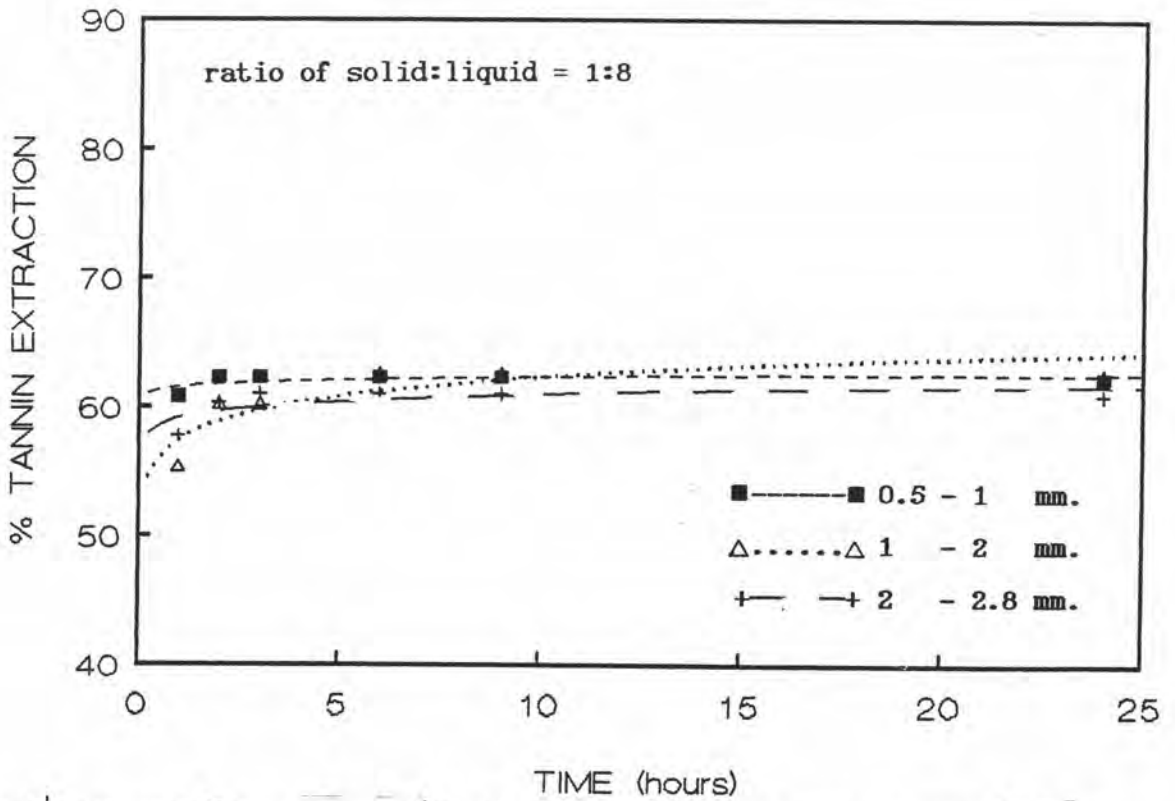
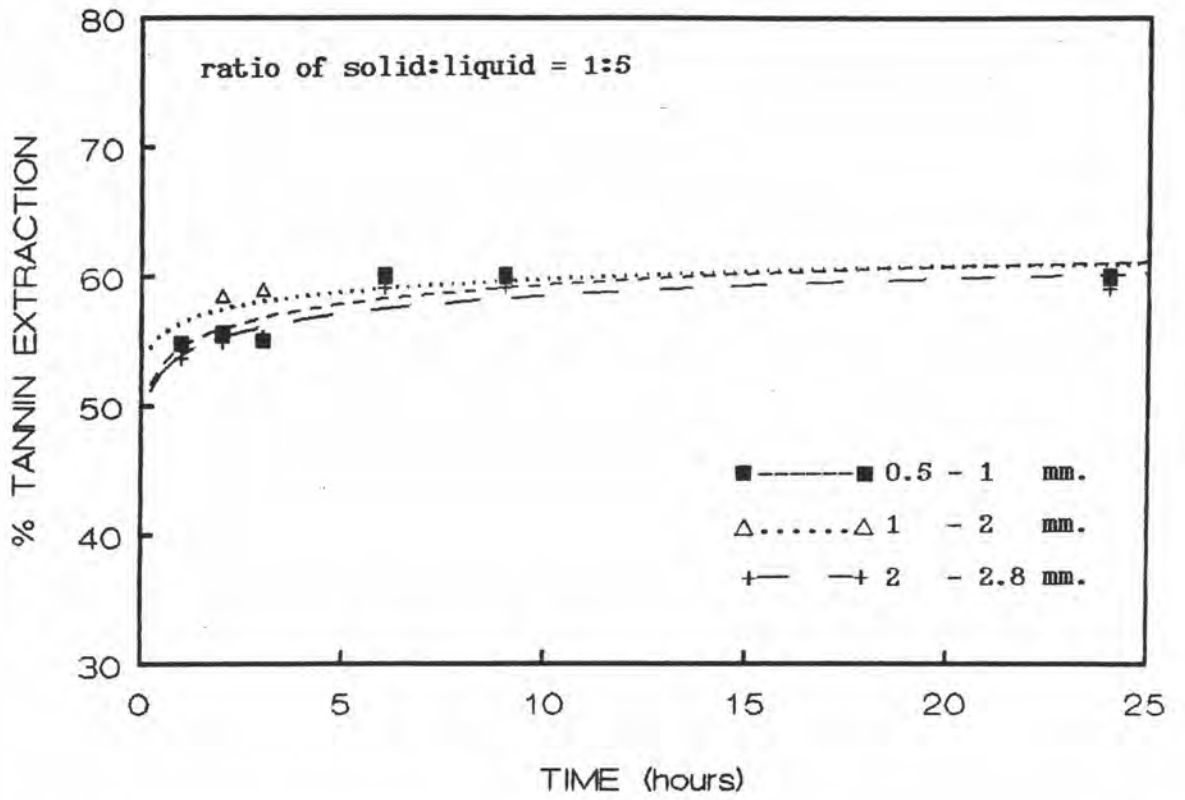
ภาพที่ 4.5 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาที่ใช้ในการสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว อุณหภูมิของน้ำ 70° เซลเซียส ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ



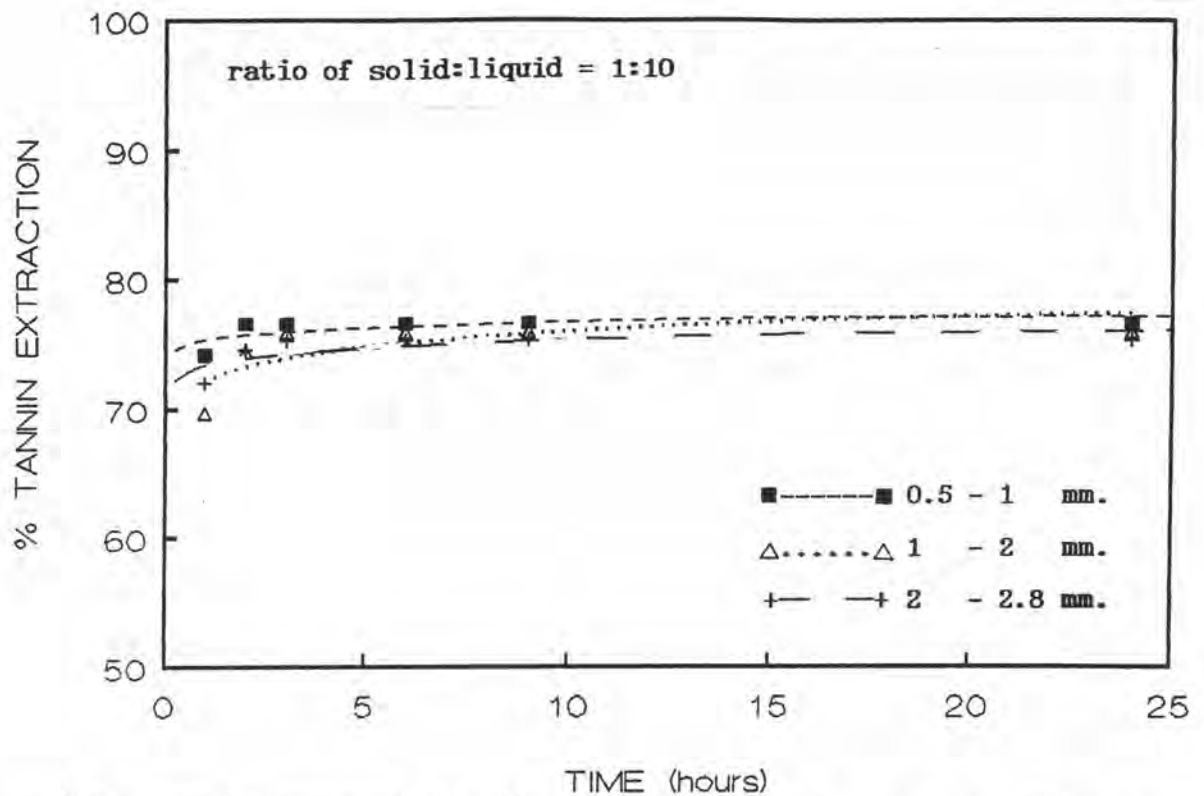


ภาพที่ 4.6 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาที่ใช้ในการสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว อุณหภูมิของน้ำ 70°เซลเซียส ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ

สำหรับการสกัดที่อุณหภูมิ 90°เซลเซียส ใช้ขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1, 1 - 2 และ 2 - 2.8 มิลลิเมตร ผลการทดลองที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:5 และ 1:8 ได้แสดงในภาพที่ 4.7 ส่วนที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:10 ได้แสดงในภาพที่ 4.8 โดยที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:8 ขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1 มิลลิเมตร เวลาสกัด 1, 2 และ 3 ชั่วโมง ร้อยละของแทนนินที่สกัดได้เท่ากับ 57.74, 60.34 และ 60.92 และเวลาสกัด 6, 9 และ 24 ชั่วโมง ร้อยละของแทนนินที่สกัดได้เท่ากับ 60.92, 60.92 และ 60.92 พบว่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้เพิ่มขึ้นในช่วงเวลาสกัดชั่วโมงที่ 1 และ 2 หลังจากชั่วโมงที่ 3 จนถึง 24 จะคงที่ สำหรับอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:5 และ 1:10 ก็ให้ผลการทดลองเช่นเดียวกัน



ภาพที่ 4.7 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาที่ใช้ในการสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว อุณหภูมิของน้ำ 90° เซลเซียส ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ



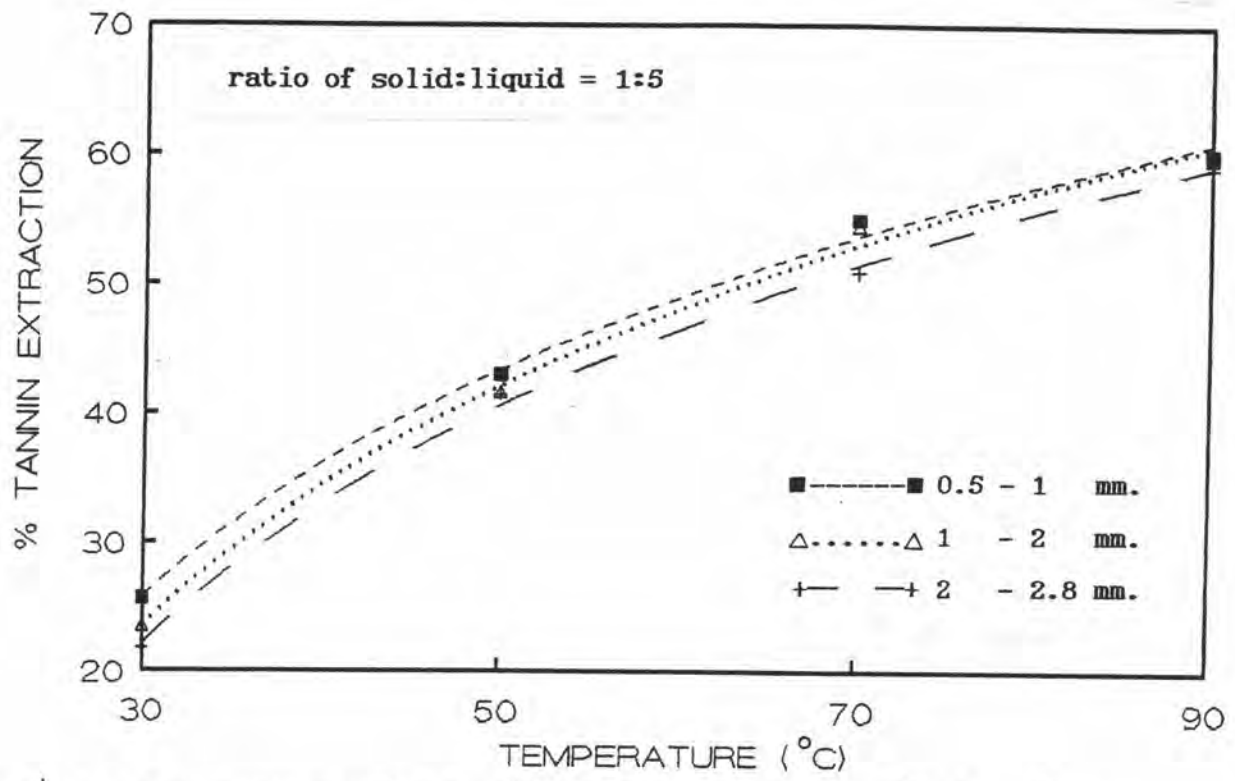
ภาพที่ 4.8 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาที่ใช้ในการสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแค่ครั้งเดียว อุณหภูมิของน้ำ 90° เซลเซียส ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ

จากการทดลองสกัดแทนนินด้วยน้ำที่อุณหภูมิ 30, 50, 70 และ 90° เซลเซียส พบว่าการสกัดที่อุณหภูมิ 30° เซลเซียส ต้องใช้เวลาเช่นกันและค่าร้อยละของแทนนินมีค่าต่ำและมีค่าเพิ่มขึ้นเมื่อเวลาสกัดยาวนานขึ้น เมื่อเพิ่มความร้อนให้สูงขึ้นเวลาที่ใช้จะสั้นลง ช่วงเวลาที่ใช้ในการศึกษานี้ยาวนานเพียงประมาณ 24 ชั่วโมง พบว่าที่อุณหภูมิการสกัด 30, 50 และ 70° เซลเซียส การสกัดยังไม่เข้าสู่สภาวะคงตัว แต่ที่อุณหภูมิการสกัด 90° เซลเซียส ที่เวลาการสกัด 24 ชั่วโมง การสกัดเข้าสู่สภาวะคงตัว ทั้งนี้เนื่องจากอุณหภูมิสูงขึ้นจะช่วยเพิ่มอัตราการถ่ายโอนมวลให้สูงขึ้นนั่นเอง การเปรียบเทียบผลของตัวแปรต่าง ๆ ที่มีผลต่อประสิทธิภาพการสกัด จะใช้ข้อมูลเวลาสกัดชั่วโมงที่ 24 ซึ่งเป็นเวลาที่สกัดแทนนินได้ปริมาณมากกว่าเวลาสกัดอื่น ซึ่งจะกล่าวรายละเอียดต่อไป

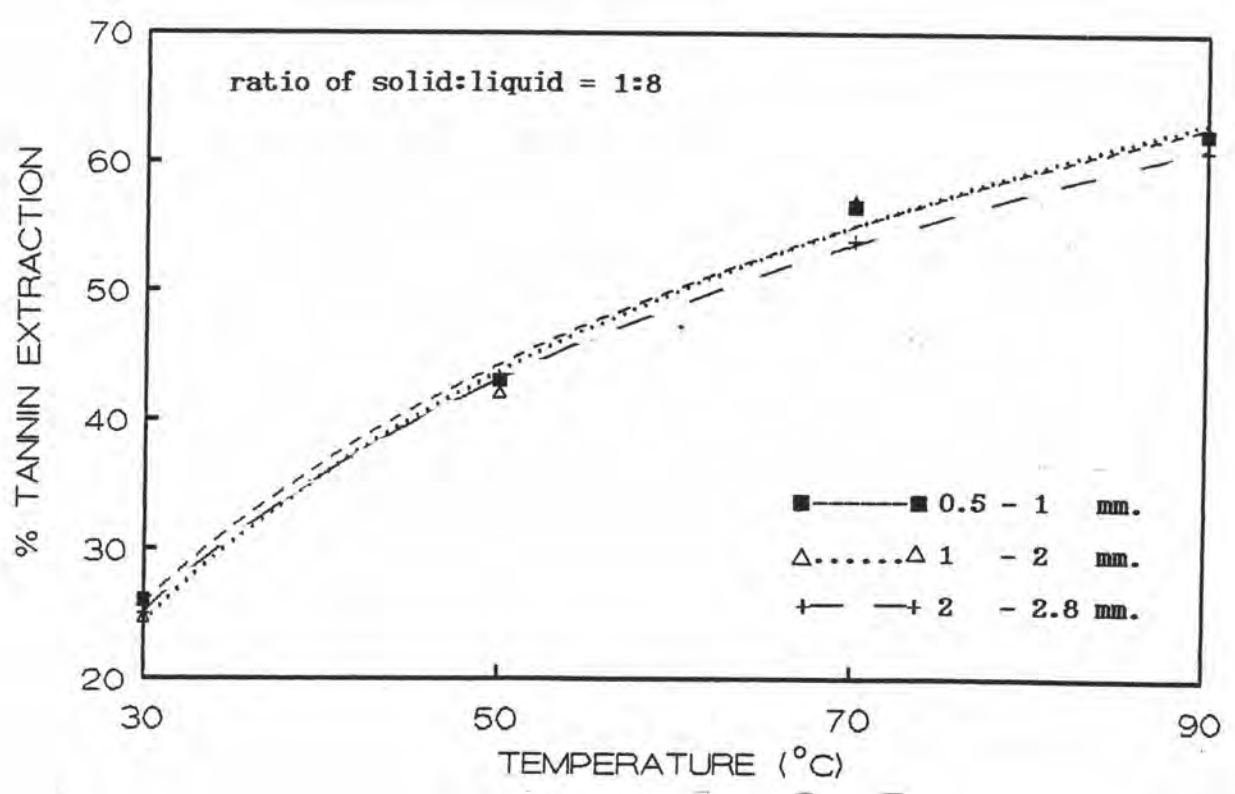
#### 4.2.1.2 ผลของขนาดเปลือกเงาะที่มีต่อประสิทธิภาพของการสกัด

ภาพที่ 4.9, 4.10, 4.11 และ 4.12 แสดงประสิทธิภาพการสกัดแทนนินที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ ขนาดเปลือกเงาะมีต่อค่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ที่อุณหภูมิของน้ำเป็น 30, 50, 70 และ 90°เซลเซียส เวลาสกัด 24 ชั่วโมง อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:5, 1:8, 1:10 และ 1:20 โดยมีขนาดเปลือกเงาะเป็น 0.5 - 1, 1 - 2 และ 2 - 2.8 มิลลิเมตร ที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:10 อุณหภูมิ 30°เซลเซียส เปลือกเงาะขนาด 0.5 - 1, 1 - 2 และ 2 - 2.8 สกัดแทนนินได้ร้อยละ 31.18, 33.14 และ 30.49 ตามลำดับหรือที่อุณหภูมิ 90°เซลเซียส สกัดแทนนินได้ร้อยละ 76.62, 76.96 และ 75.29 ตามลำดับ จากผลการทดลองเปลือกเงาะทั้งสามช่วงขนาดให้ประสิทธิภาพการสกัดได้ใกล้เคียงกัน โดยขนาด 1 - 2 มิลลิเมตร ช่วยในการสกัดได้ดีกว่าขนาดอื่นเล็กน้อย โดยขนาด 0.5 - 1 มิลลิเมตรน่าจะสกัดได้ดีกว่า แต่อาจจะเกิดความผิดพลาดระหว่างการกรองแยกสารละลายแทนนินออกจากกาก หรือข้อผิดพลาดจากการใช้ปริมาณเปลือกเงาะตัวอย่างน้อยเกินไป ซึ่งตามความเป็นจริง เปลือกเงาะที่มีขนาดเล็กจะมีพื้นที่ผิวสัมผัส ระหว่างเปลือกเงาะกับน้ำต่อหนึ่งหน่วยปริมาตรของของผสมสูงกว่าเปลือกเงาะที่มีขนาดใหญ่ (ไพบูลย์, 2530) และเปลือกเงาะที่มีขนาดเล็กจะช่วยลดระยะเวลาที่ตัวถูกละลายต้องผ่าน ขณะเกิดการถ่ายเทมวลสารให้สั้นลง จากผลการทดลองนี้สรุปได้ว่าขนาดเปลือกเงาะในช่วงทำการศึกษาดังกล่าวคือ 0.5 - 1, 1 - 2 และ 2 - 2.8 มิลลิเมตร มีผลต่อประสิทธิภาพการสกัดสารแทนนินน้อยมาก ทั้งนี้เนื่องจากมีประสิทธิภาพการสกัดแตกต่างกันในช่วง 6 - 8 % ที่อุณหภูมิ 30°เซลเซียส และ 1 - 2 % ที่อุณหภูมิ 90°

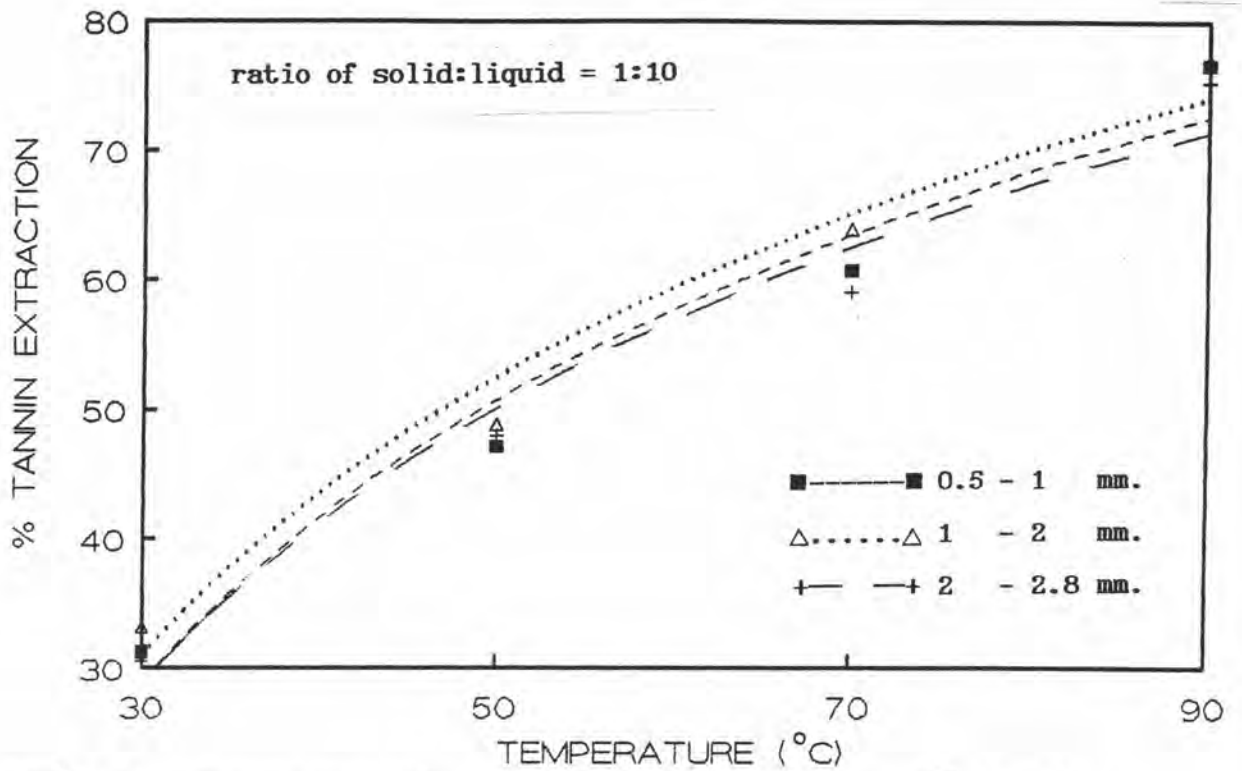
เมื่อเปรียบเทียบกับงานวิจัยของสมศักดิ์ (2531) ได้ทำการสกัดแทนนินจากเปลือกไม้โกกงทางโดยใช้เครื่องมือสกัดคอลลัมน์แบบพัลส์ ประเภทวงแหวนกับจาน ที่อัตราการบ้อนเปลือกไม้ 180 กรัมต่อชั่วโมง อัตราการไหลของน้ำ 54.9 ลิตรต่อชั่วโมง ผลคูณของความถี่และระยะเวลาเคลื่อนที่ของลูกสูบ ( $af$ ) = 1.29 เซนติเมตรต่อวินาที อุณหภูมิ 30°เซลเซียส อัตราส่วนเปลือกไม้ต่อน้ำ 1:3 โดยแปรค่าขนาดเปลือกไม้ 0.25 - 0.355, 0.355 - 0.5, 0.5 - 1 และ 1 - 2 มิลลิเมตร ร้อยละของผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ต่อน้ำหนักของผลิตภัณฑ์แทนนินทั้งหมดที่มีอยู่ในเปลือกไม้เท่ากับ 46.3, 44.1, 33.5 และ 17.6 ตามลำดับ ซึ่งแสดงให้เห็นว่าเมื่อขนาดเปลือกไม้โกกงทางเล็กลงจะมีผลทำให้ประสิทธิภาพการสกัดแทนนินสูงขึ้น



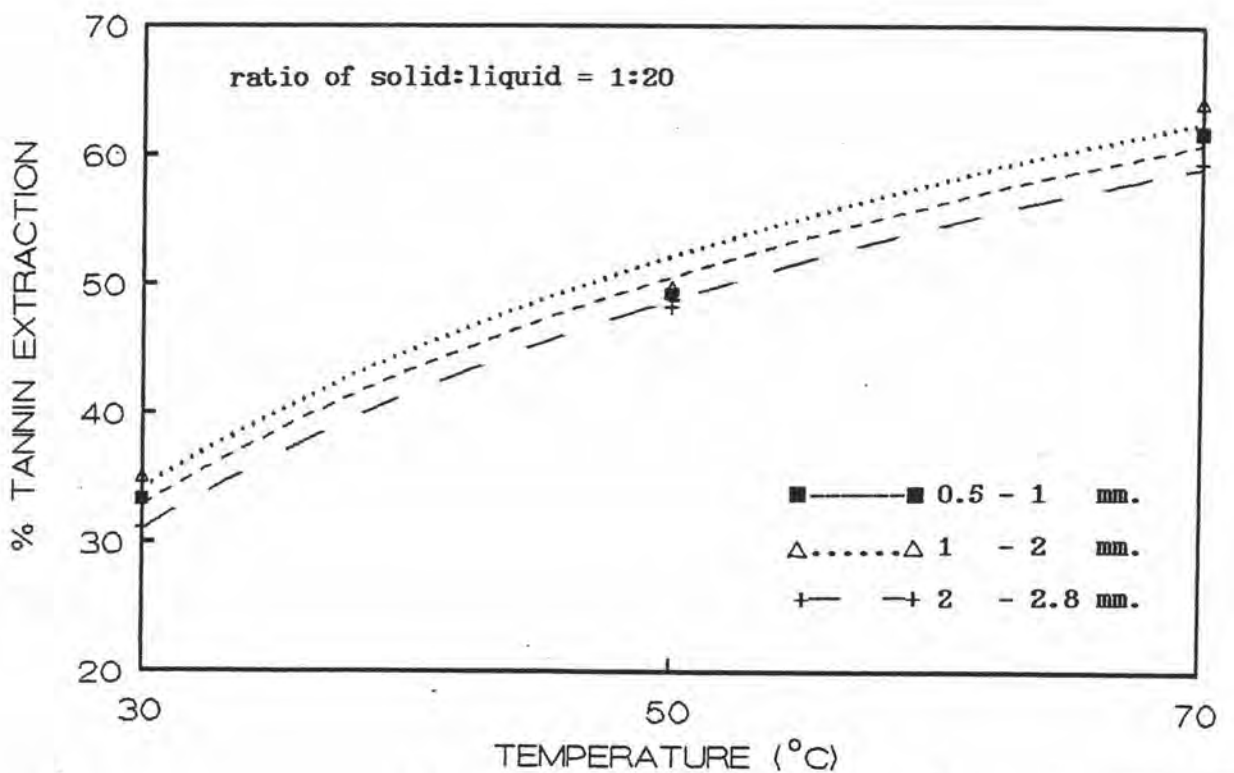
ภาพที่ 4.9 แสดงผลของขนาดเปลือกเงาะ ที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว ที่สภาวะอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ = 1:5 เวลาที่ใช้แช่ 24 ชั่วโมง



ภาพที่ 4.10 แสดงผลของขนาดเปลือกเงาะ ที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว ที่สภาวะอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ = 1:8 เวลาที่ใช้แช่ 24 ชั่วโมง



ภาพที่ 4.11 แสดงผลของขนาดเปลือกเงาะ ที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว ที่สภาวะอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ = 1:10 เวลาที่ใช้แช่ 24 ชั่วโมง

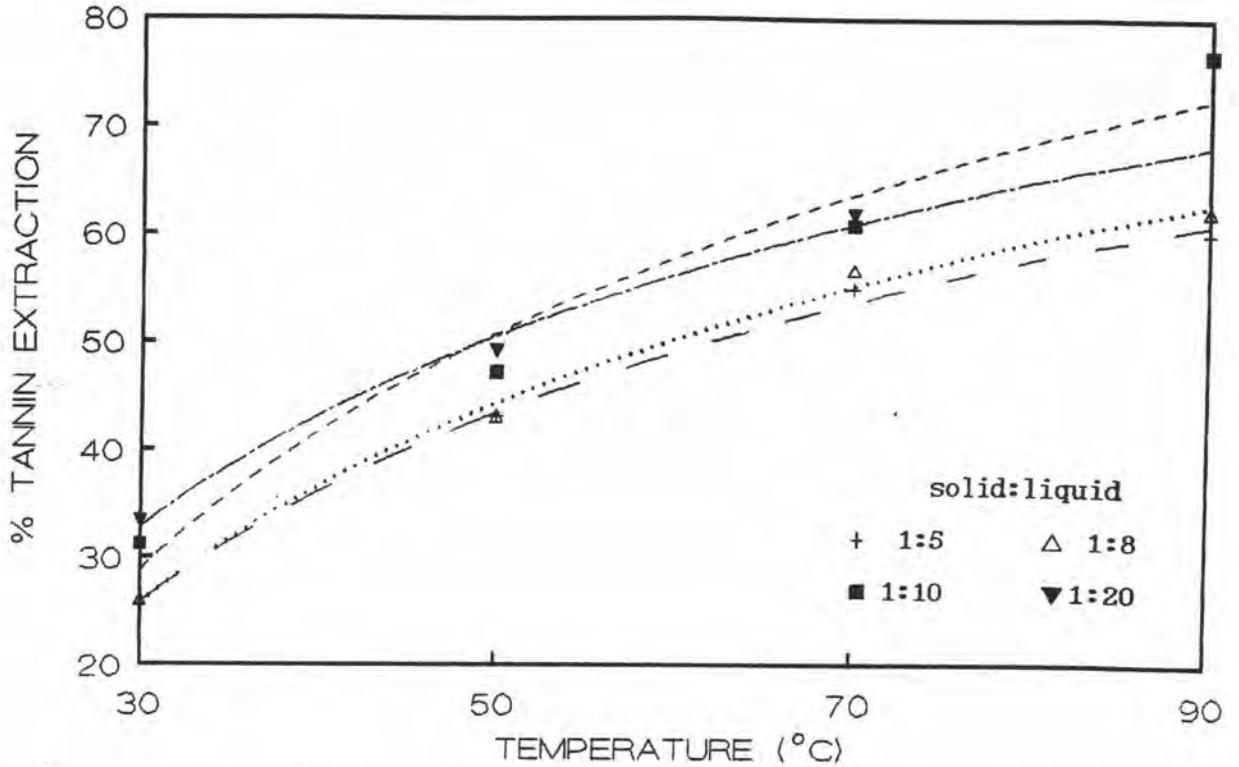


ภาพที่ 4.12 แสดงผลของขนาดเปลือกเงาะ ที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว ที่สภาวะอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ = 1:20 เวลาที่ใช้แช่ 24 ชั่วโมง

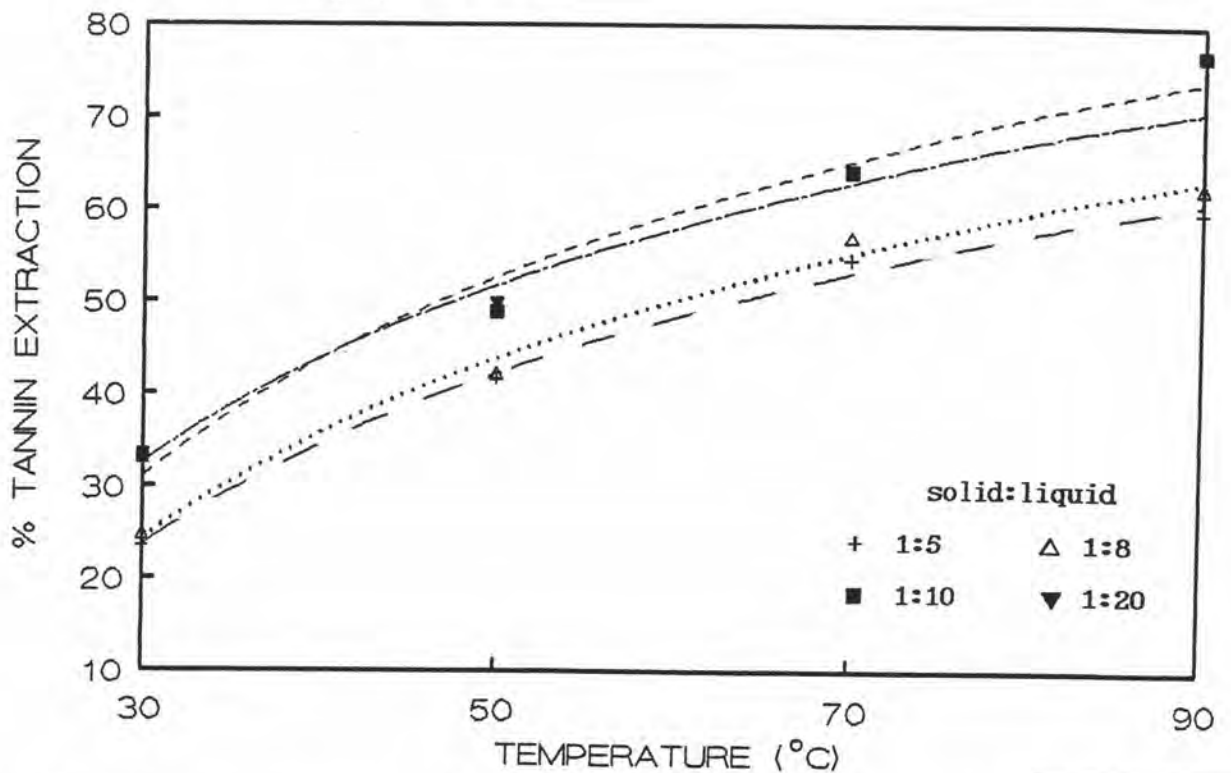
#### 4.2.1.3 ผลของอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัด

จากผลการทดลองนี้พบว่าอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ มีผลต่อประสิทธิภาพการสกัด ตลอดช่วงอุณหภูมิของน้ำเป็น 30, 50, 70 และ 90°เซลเซียส ที่ขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1, 1 - 2 และ 2 - 2.8 มิลลิเมตร ดังแสดงในภาพที่ 4.13, 4.14 และ 4.15 สำหรับขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1, 1 - 2 และ 2 - 2.8 มิลลิเมตรตามลำดับ ตัวอย่างเช่นที่สภาวะขนาดเปลือกเงาะ 1 - 2 มิลลิเมตร อุณหภูมิ 30°เซลเซียส อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:5, 1:8, 1:10 และ 1:20 ค่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้เท่ากับ 23.49, 24.76, 33.14 และ 33.30 และที่อุณหภูมิ 70°เซลเซียส ค่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้เท่ากับ 54.41, 56.96, 63.99 และ 64.12 (ดูภาพที่ 4.14) ผลการทดลองพบว่าการเพิ่มปริมาณน้ำช่วยให้แทนนินแพร่กระจายได้ดีขึ้น การใช้ปริมาณน้ำที่ต่ำทำให้การถ่ายเทมวลสารลดลง เนื่องจากเปลือกเงาะรวมกันอยู่อย่างหนาแน่น ทำให้น้ำซึมผ่านเข้าไปในช่องว่างของเปลือกไม้ได้ยากขึ้น นอกจากนี้ผลต่างของความเข้มข้นแทนนินในสารละลายที่ผิวสัมผัสระหว่าง เปลือกเงาะกับสารละลายและความเข้มข้นของแทนนินในสารละลายเมื่อเวลาใด ๆ มีค่าสูงขึ้นเมื่ออัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำต่ำลง ซึ่งทำให้อัตราการถ่ายเทมวลสูงขึ้น เมื่อเปรียบเทียบกับงานวิจัยของ ไพบูลย์ (2530) ซึ่งทำการสกัดแทนนินจากเปลือกไม้โก่งกางแบบแช่หลายครั้ง โดยใช้น้ำประปาสกัด แปรค่าอัตราส่วนเปลือกไม้ต่อน้ำเป็น 1:3, 1:4, 1:5 และ 1:7 คำนวณร้อยละของน้ำ-หนักผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ต่อน้ำหนักเปลือกไม้เท่ากับ 23.9, 28.2, 29.2 และ 31.8 ตามลำดับ ซึ่งผลการทดลองของ ไพบูลย์สรุปได้เช่นเดียวกับงานวิจัยนี้ คือ เมื่ออัตราส่วนเปลือกไม้ต่อน้ำต่ำลง ทำให้ประสิทธิภาพการสกัดแทนนินสูงขึ้น

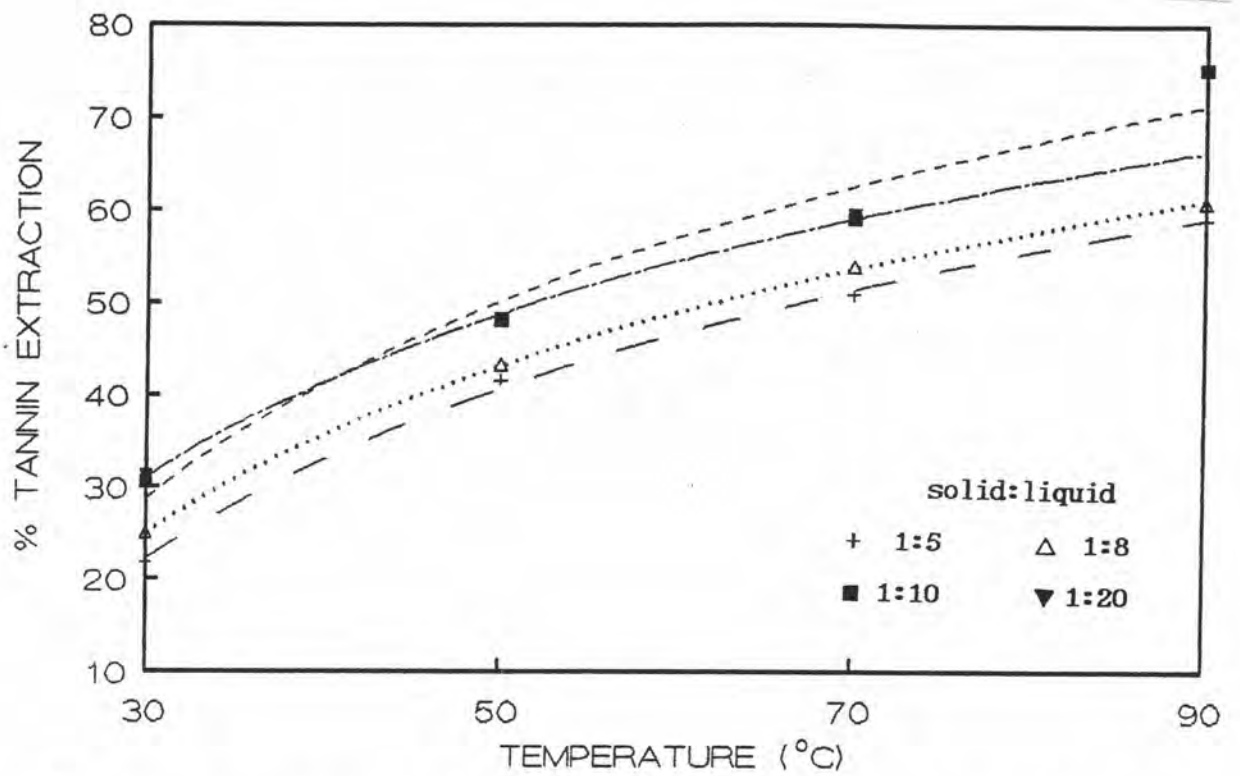




ภาพที่ 4.13 แสดงผลของอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ ที่มีต่อประสิทธิภาพของการสกัดแบบแช่ ครั้งเดียว สำหรับขนาดของเปลือกเงาะ = 0.5 - 1 มิลลิเมตร เวลาแช่ 24 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิสกัดต่าง ๆ



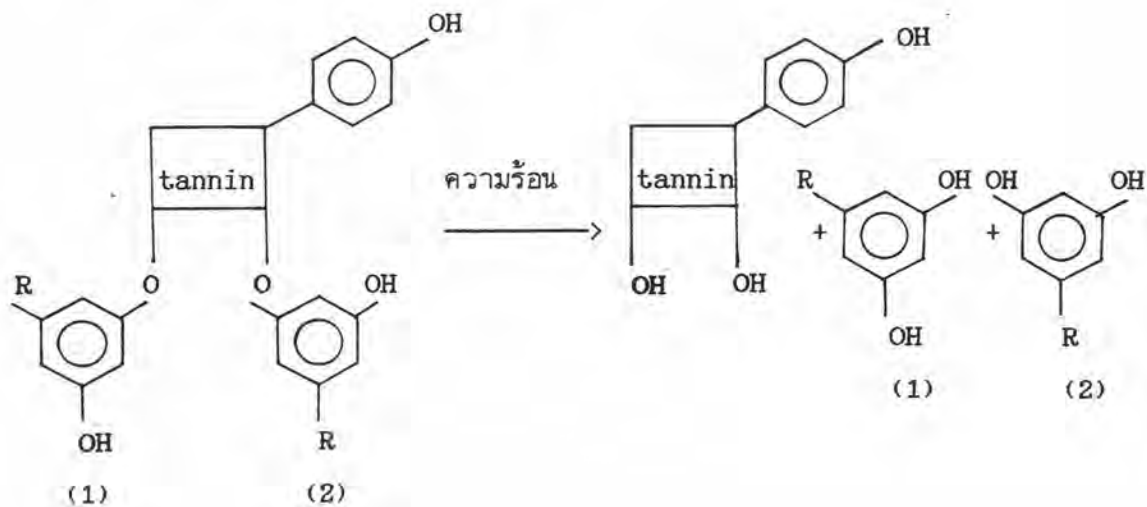
ภาพที่ 4.14 แสดงผลของอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ ที่มีต่อประสิทธิภาพของการสกัดแบบแช่ ครั้งเดียว สำหรับขนาดของเปลือกเงาะ = 1 - 2 มิลลิเมตร เวลาแช่ 24 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิสกัดต่าง ๆ

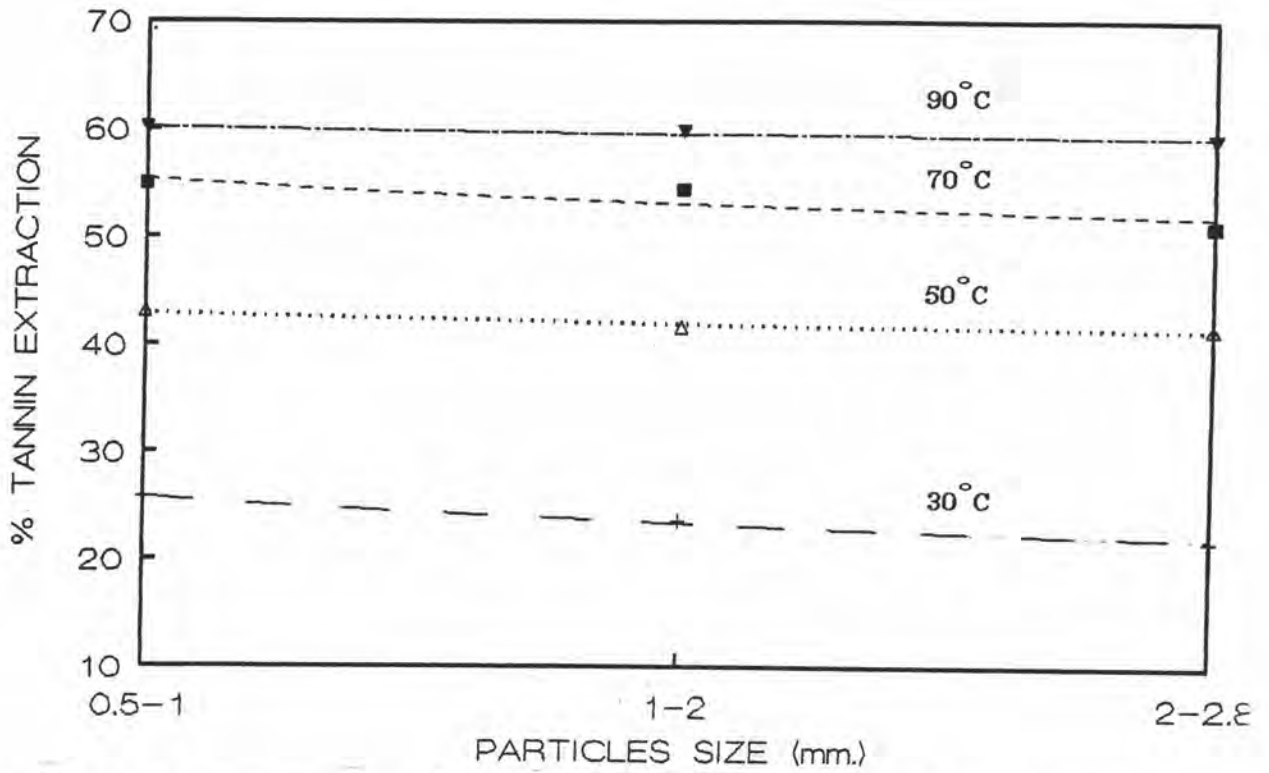


ภาพที่ 4.15 แสดงผลของอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ ที่มีต่อประสิทธิภาพของการสกัดแทนนิน  
 ครั้งเดียว สำหรับขนาดของเปลือกเงาะ = 2 - 2.8 มิลลิเมตร เวลาแช่ 24  
 ชั่วโมง ที่อุณหภูมิสกัดต่าง ๆ

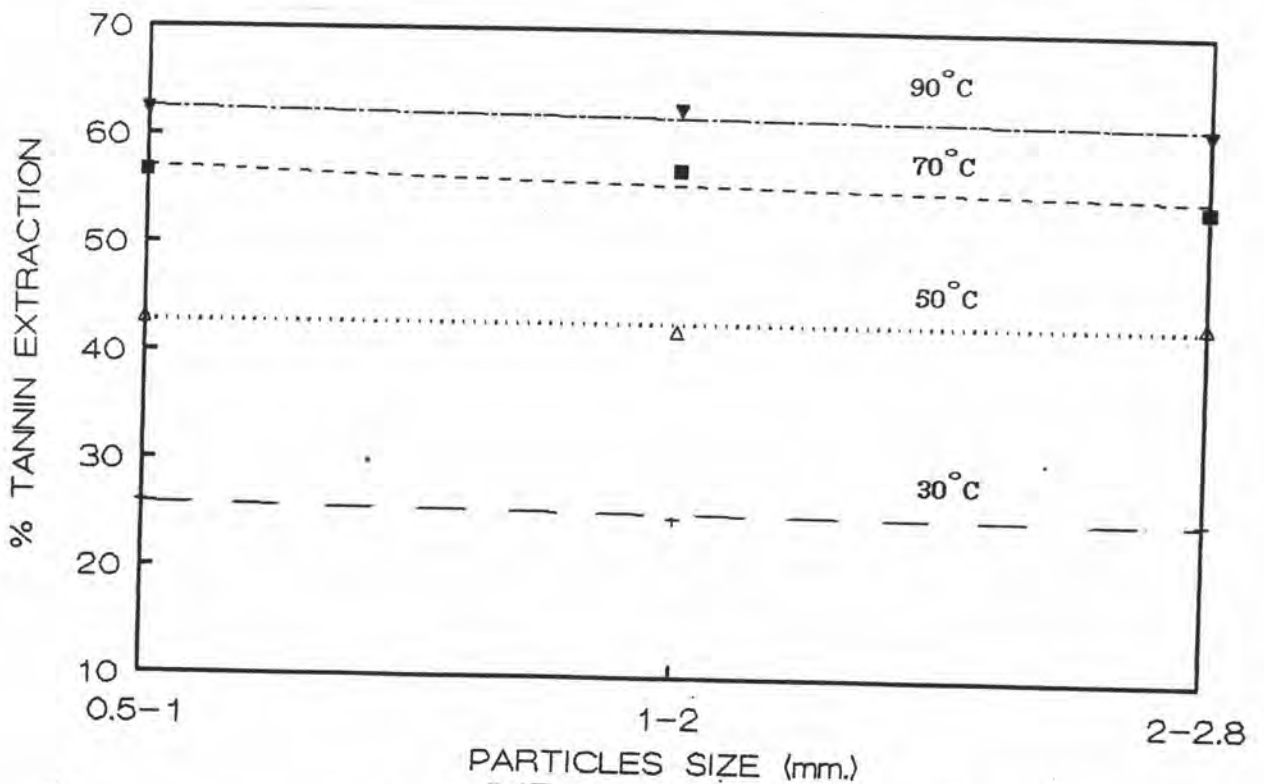
#### 4.2.1.4 ผลของอุณหภูมิที่มีต่อประสิทธิภาพของการสกัด

ภาพที่ 4.16, 4.17, 4.18 และ 4.19 แสดงผลของอุณหภูมิที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัดแทนนินที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ สำหรับการทดลองที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ = 1:5, 1:8, 1:10 และ 1:20 ตามลำดับ เช่นที่ขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1 มิลลิเมตร และที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:10 ใช้อุณหภูมิในการสกัด 30, 50, 70 และ 90° เซลเซียส ให้ค่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ 31.18, 47.11, 60.71 และ 76.62 ตามลำดับ สำหรับที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ 1:20 ใช้อุณหภูมิในการสกัด 30, 50 และ 70° เซลเซียส ได้ค่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ 33.30, 49.10 และ 61.71 ตามลำดับดังนั้นจึงสามารถสรุปได้ว่าการเพิ่มอุณหภูมิการสกัดทำให้ประสิทธิภาพการสกัดสูงขึ้น ทั้งนี้เพราะสัมประสิทธิ์การแพร่กระจายเพิ่มขึ้น ทำให้การละลายของตัวถูกละลายในตัวทำละลายสูงขึ้น ความหนืดของน้ำลดลงเมื่ออุณหภูมิสูงขึ้น ซึ่งช่วยให้ความสามารถในการแพร่มากขึ้น อนึ่งเมื่อเพิ่มอุณหภูมิการสกัดสูงขึ้นทำให้เวลาที่ระบบเข้าสู่ภาวะคงที่สั้นลง ซึ่งแสดงเปรียบเทียบในภาพที่ 4.1 ถึง 4.6 เมื่อผลิตภัณฑ์แทนนินถูกความร้อนแล้ว phenol substance ที่อยู่รอบ ๆ จะแยกตัวออกมาทำให้ปริมาณแทนนิน ในผลิตภัณฑ์แทนนินมีมากขึ้นดังสมการเคมีด้านล่าง (ไพบลีย์, 2530)

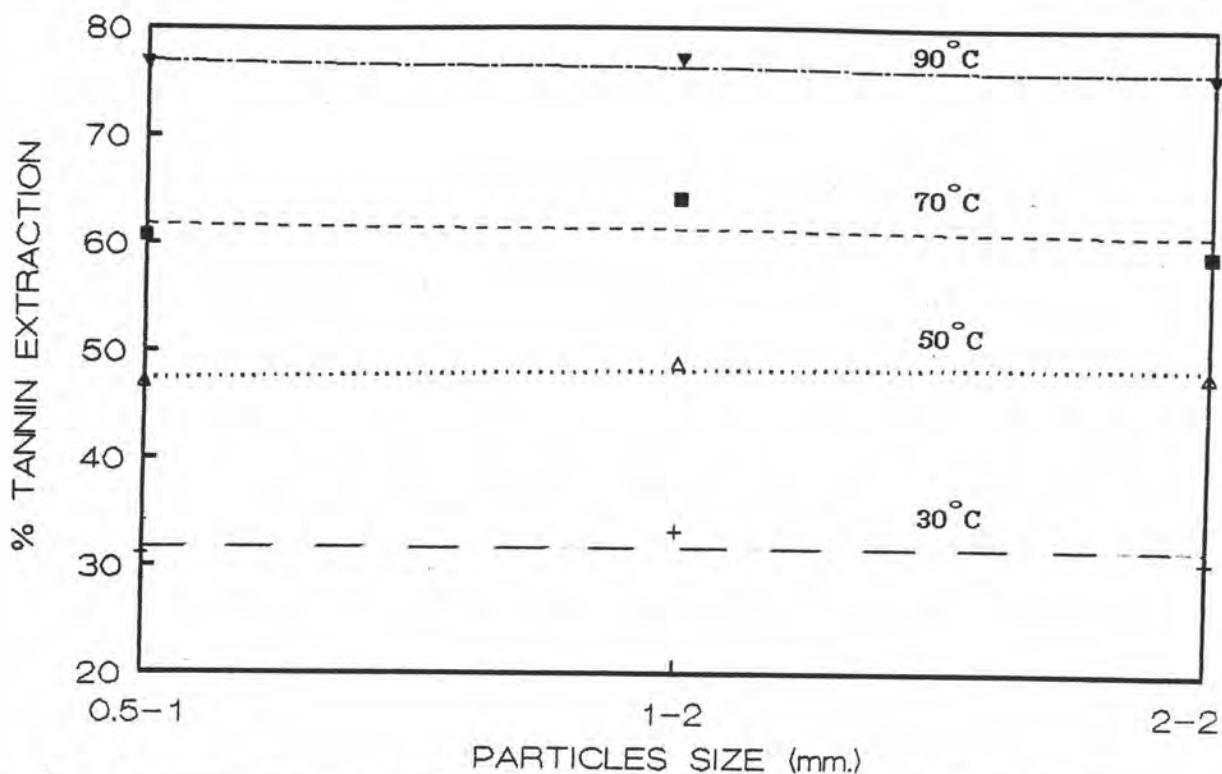




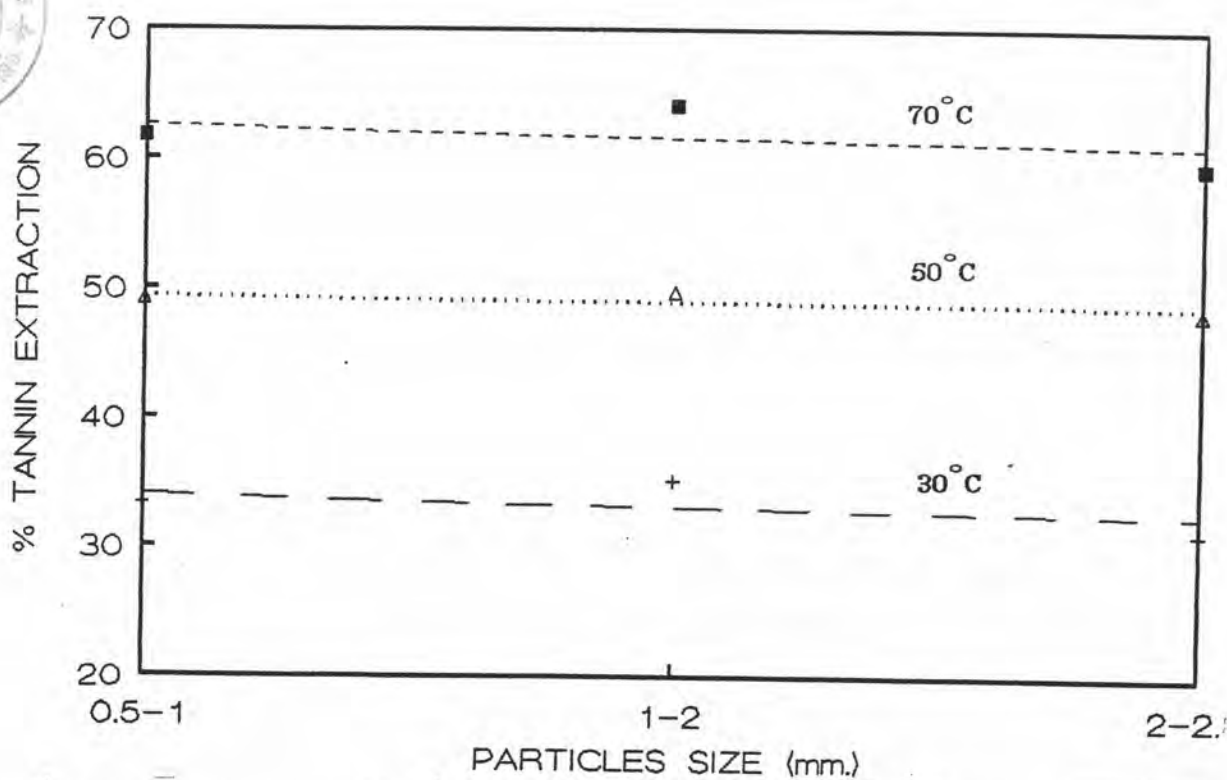
ภาพที่ 4.16 แสดงผลของอุณหภูมิของน้ำ ที่มีต่อประสิทธิภาพของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวที่สภาวะ อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ = 1:5 เวลาแช่ 24 ชั่วโมง ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ



ภาพที่ 4.17 แสดงผลของอุณหภูมิของน้ำ ที่มีต่อประสิทธิภาพของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวที่สภาวะ อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ = 1:8 เวลาแช่ 24 ชั่วโมง ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ



ภาพที่ 4.18 แสดงผลของอุณหภูมิของน้ำ ที่มีต่อประสิทธิภาพของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวที่สภาวะ อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ = 1:10 เวลาแช่ 24 ชั่วโมง ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ

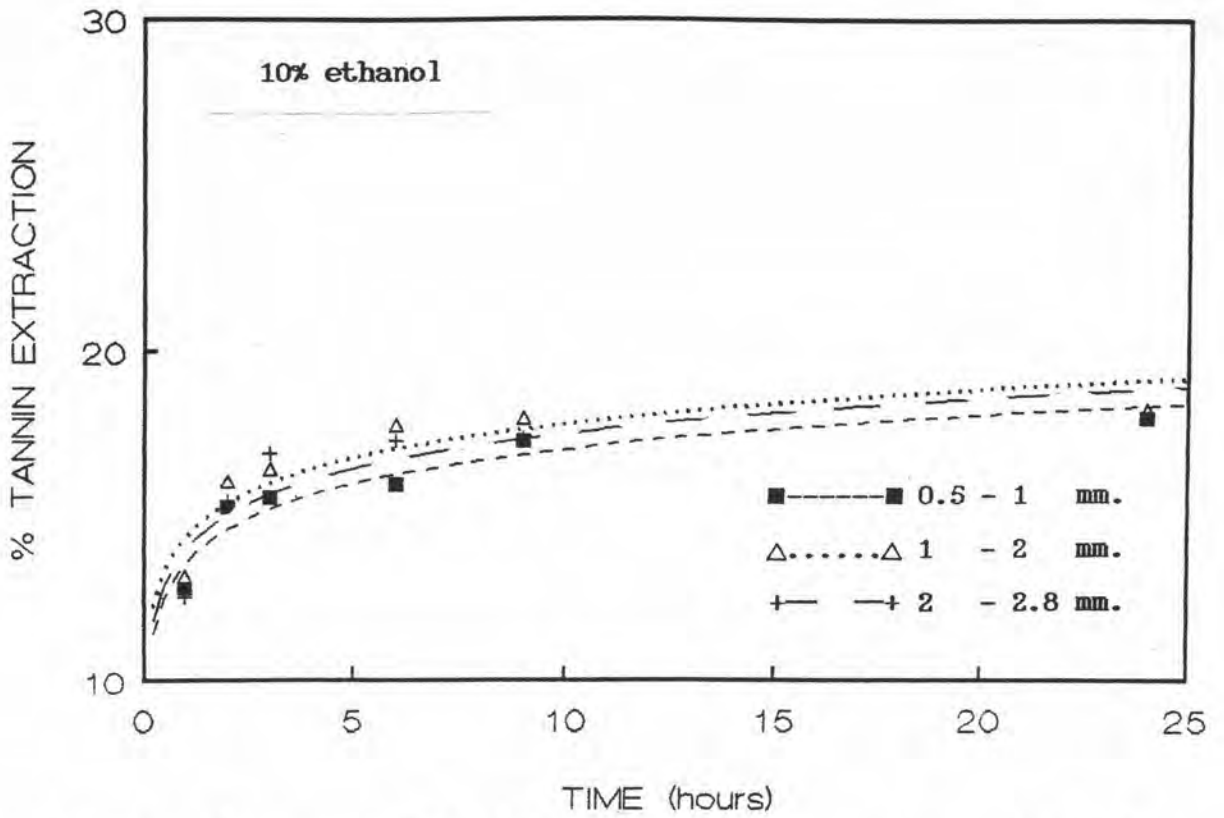


ภาพที่ 4.19 แสดงผลของอุณหภูมิของน้ำ ที่มีต่อประสิทธิภาพของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวที่สภาวะ อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ = 1:20 เวลาแช่ 24 ชั่วโมง ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ

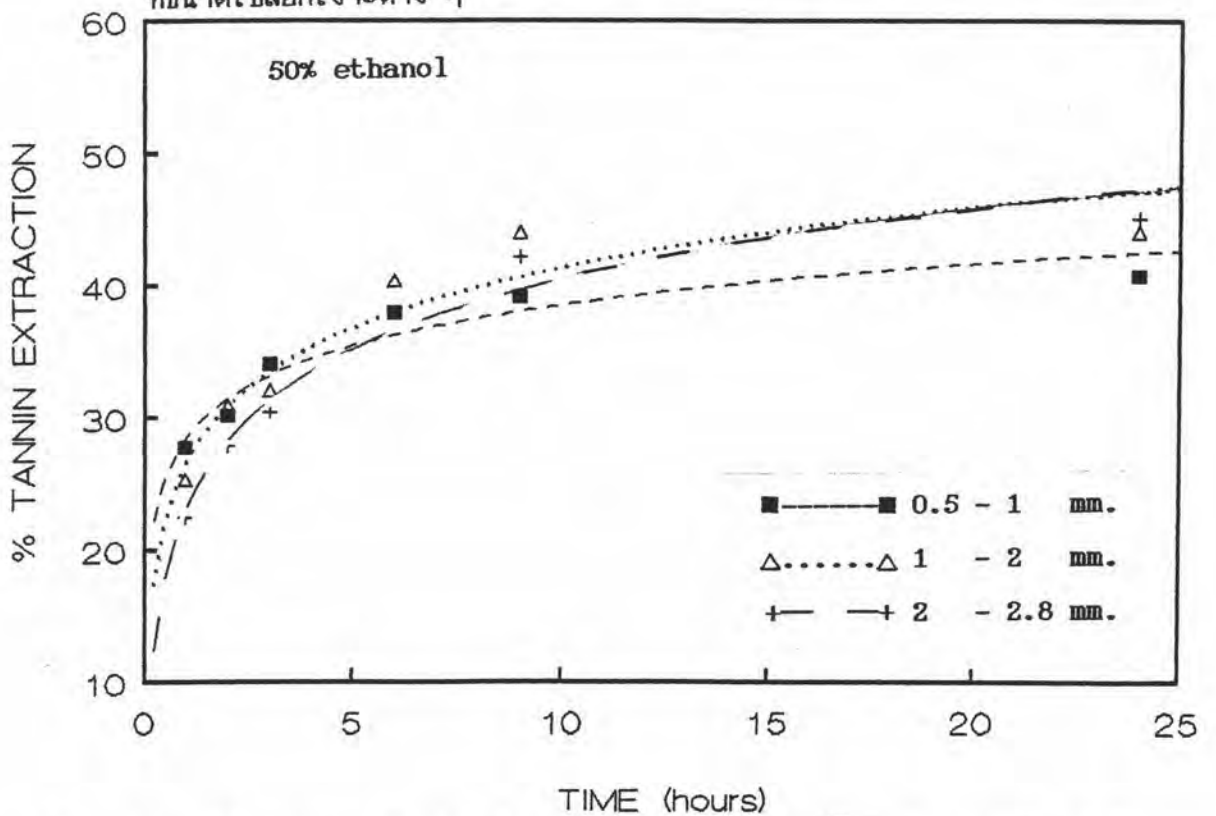
## 4.2.2 การใช้สารละลายเอทานอลเป็นสารสกัด

### 4.2.2.1 ผลของเวลาสกัดที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัด

ในการทดลองนี้ ได้ทำการสกัดแทนนิน ด้วยสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 10, 50 และ 80 ปริมาตรต่อปริมาตร ขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1, 1 - 2 และ 2 - 2.8 มิลลิเมตร ที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อตัวทำละลาย 1:10 และ 1:20 และอุณหภูมิของสารละลายเอทานอล 30, 50 และ 70°เซลเซียส ผลการทดลองสกัดที่อุณหภูมิ 30°เซลเซียสของสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 10, 50 และ 80 ได้แสดงในภาพที่ 4.20, 4.21 และ 4.22 ตามลำดับ สารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 50 ขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1 มิลลิเมตร ผลการสกัดที่เวลาสกัด 1, 2, 3, 6, 9 และ 24 ชั่วโมง ค่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้เท่ากับ 22.43, 27.84, 30.43, 37.96, 42.15 และ 45.01 ตามลำดับพบว่าแนวโน้มของประสิทธิภาพการสกัดจะสูงขึ้นตลอดเวลา และสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 50 และ 80 ให้ผลการทดลองเช่นเดียวกัน ส่วนผลการทดลองการสกัดโดยสารละลายเอทานอลอุณหภูมิ 50°เซลเซียสที่สารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 10, 50 และ 80 ได้แสดงในภาพที่ 4.23, 4.24 และ 4.25 ตามลำดับค่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้จะเพิ่มขึ้นตลอดเวลาสกัด เช่นเดียวกับการสกัดที่อุณหภูมิ 30°เซลเซียส ตัวอย่างที่สภาวะขนาดเปลือกเงาะ 1 - 2 มิลลิเมตร สารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 50 เป็นตัวสกัด เวลาสกัดชั่วโมงที่ 1, 2, 3, 6, 9 และ 24 สกัดแทนนินได้ร้อยละ 60.97, 65.57, 66.28, 71.85, 77.99 และ 79.21 ของแทนนินทั้งหมดในเปลือกเงาะตามลำดับ และอุณหภูมิสุดท้ายที่ทำการศึกษาคือ 70°เซลเซียส ลักษณะแนวโน้มประสิทธิภาพของการสกัดจะเป็นเช่นเดิม ดังแสดงในภาพที่ 4.26, 4.27 และ 4.28 ยกตัวอย่างสารละลายเอทานอล 50 % สกัดแทนนินจากเปลือกเงาะขนาด 1 - 2 มิลลิเมตร เวลาสกัด 1, 2, 3, 6, 9 และ 24 ชั่วโมง สกัดแทนนินได้ร้อยละ 69.72, 69.88, 72.75, 81.02, 82.98 และ 85.26 ตามลำดับ ค่าร้อยละของการสกัดจะเพิ่มขึ้นตามเวลาที่ใช้แช่ และเพิ่มขึ้นตามความร้อนที่ให้กับตัวทำละลาย ดังนั้นการใช้สารละลายเอทานอลที่ร้อนจะช่วยเพิ่มประสิทธิภาพของการสกัด ดังจะเห็นจากค่าร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ที่อุณหภูมิต่าง ๆ สำหรับเวลาที่ใช้แช่นั้น การใช้เวลานานแทนนินจะแพร่ออกมาได้มากแต่ก็เสียเวลามากเช่นกัน อาจจะใช้สารละลายเอทานอลที่ร้อนมาสกัดเพื่อลดเวลาที่ใช้แช่ให้สั้นลง อนึ่งผลการทดลองแสดงในภาพที่ 4.21 ถึง 4.28 บ่งชี้ให้เห็นว่าเวลาที่ใช้ในการแช่สกัดยาวนานไม่เพียงพอให้ได้สภาวะคงที่ แต่อย่างไรก็ตามเพื่อให้สามารถเปรียบเทียบผลของตัวแปรต่าง ๆ ต่อประสิทธิภาพการสกัด จึงได้นำข้อมูลการทดลองนี้ในช่วงเวลาสกัด = 24 ชั่วโมงมาเปรียบเทียบดังจะกล่าวต่อไป

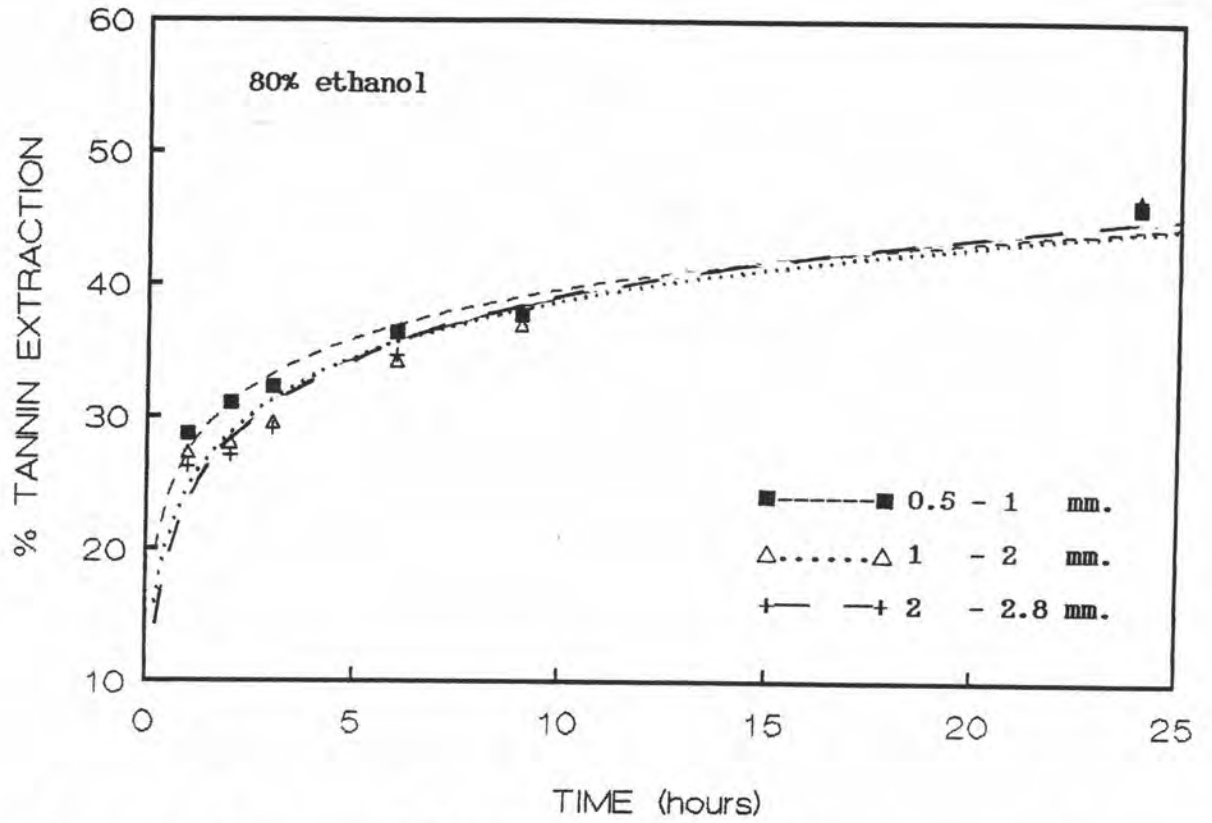


ภาพที่ 4.20 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว โดยสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 10 ที่ 30°ซ. ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ

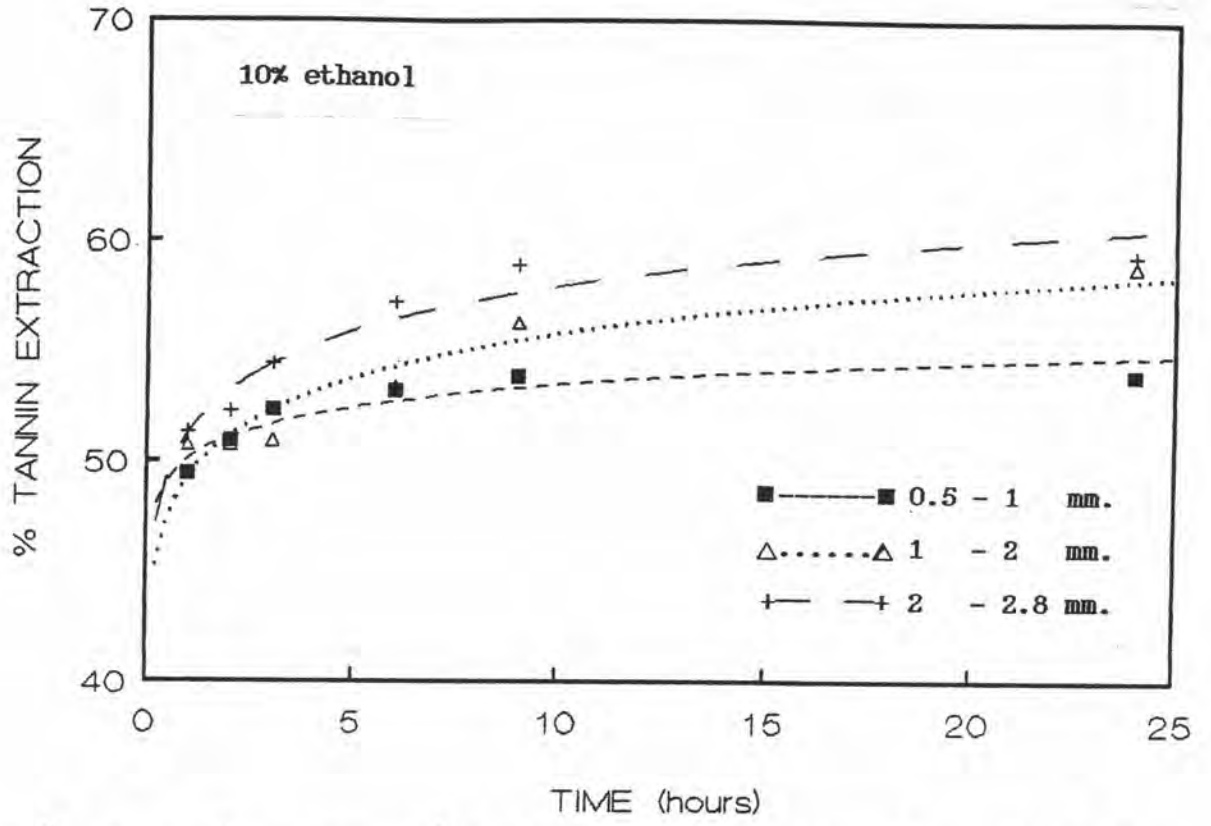


ภาพที่ 4.21 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว โดยสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 50 ที่ 30°ซ. ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ

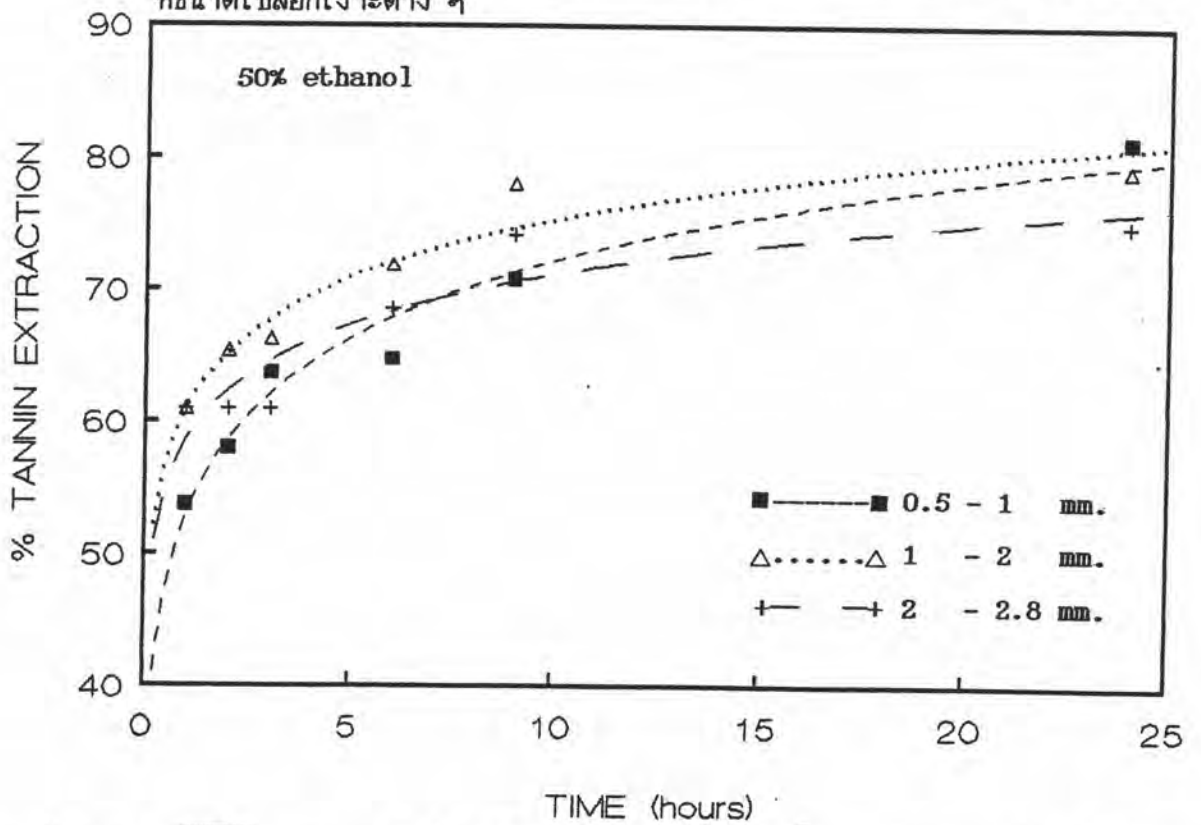




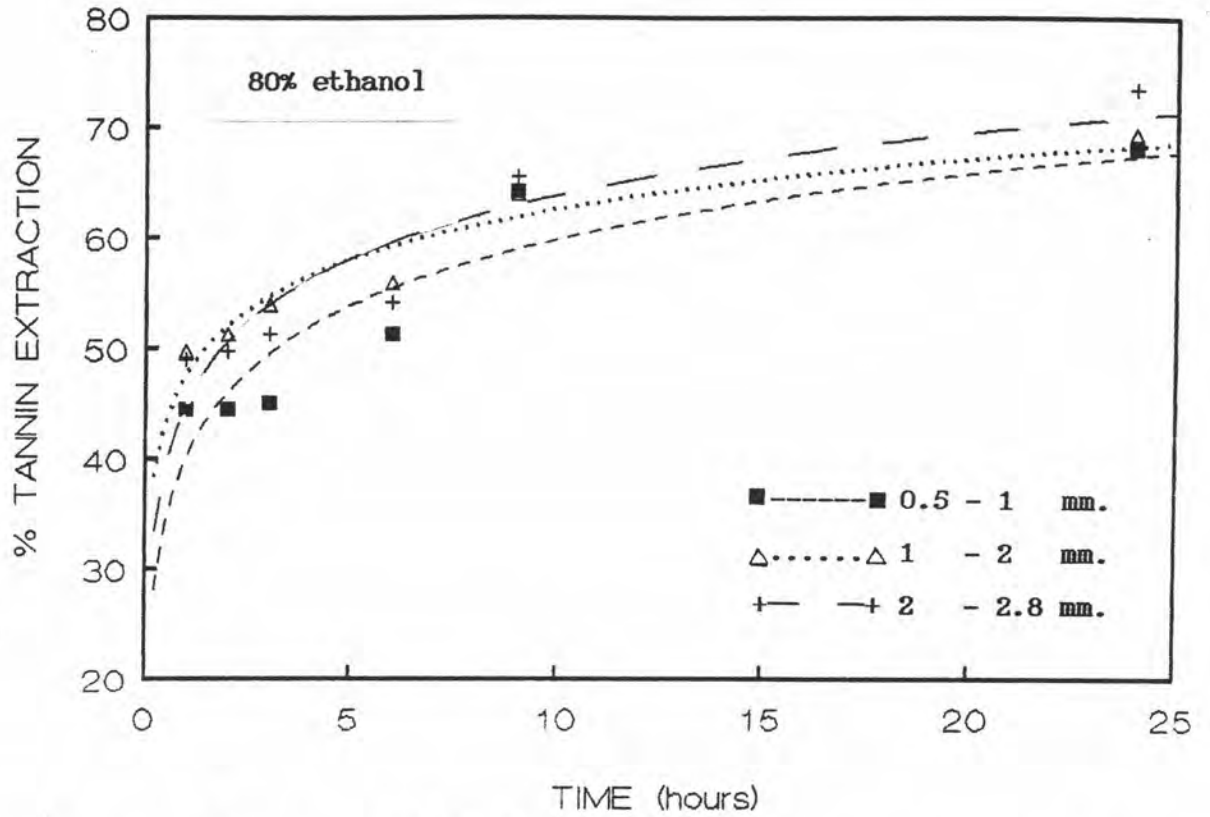
ภาพที่ 4.22 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแห้งครั้งเดียว โดยสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 80 ที่ 30°C. ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ



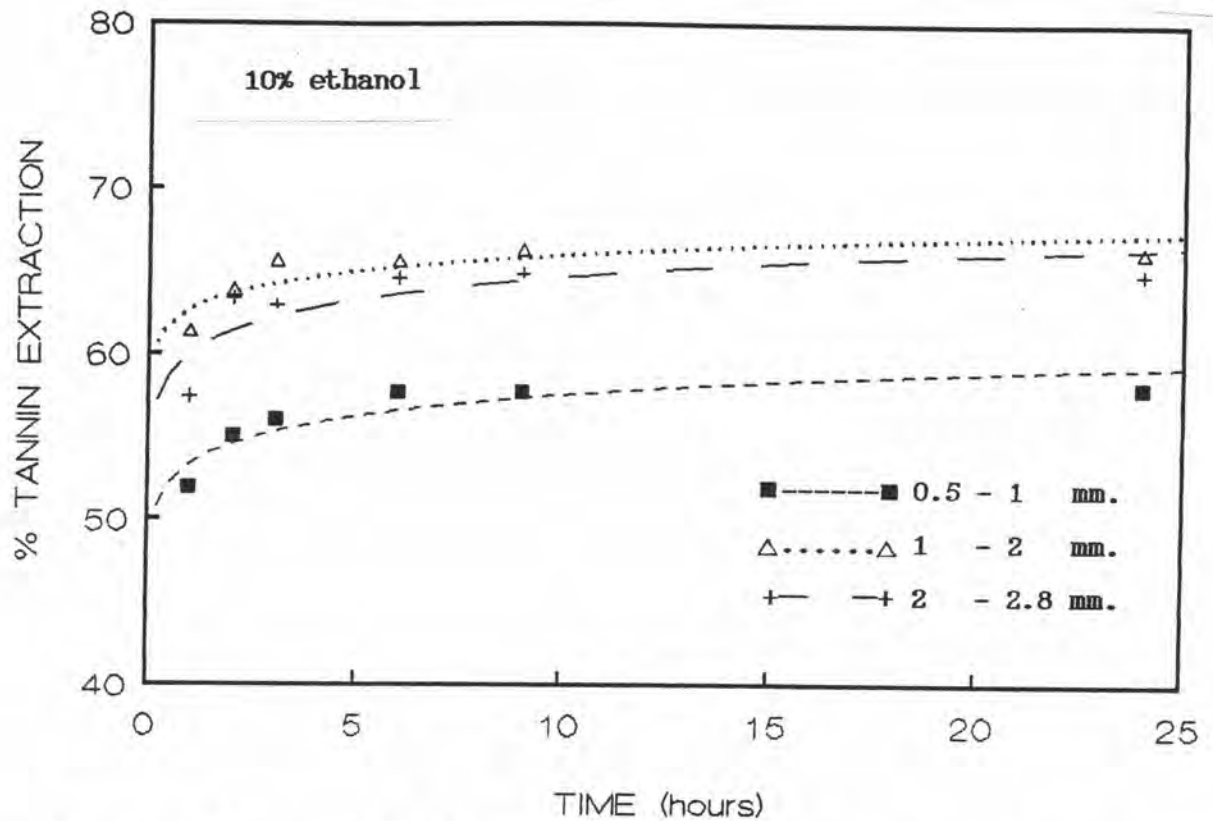
ภาพที่ 4.23 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว โดยสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 10 ที่ 50°ซ. ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ



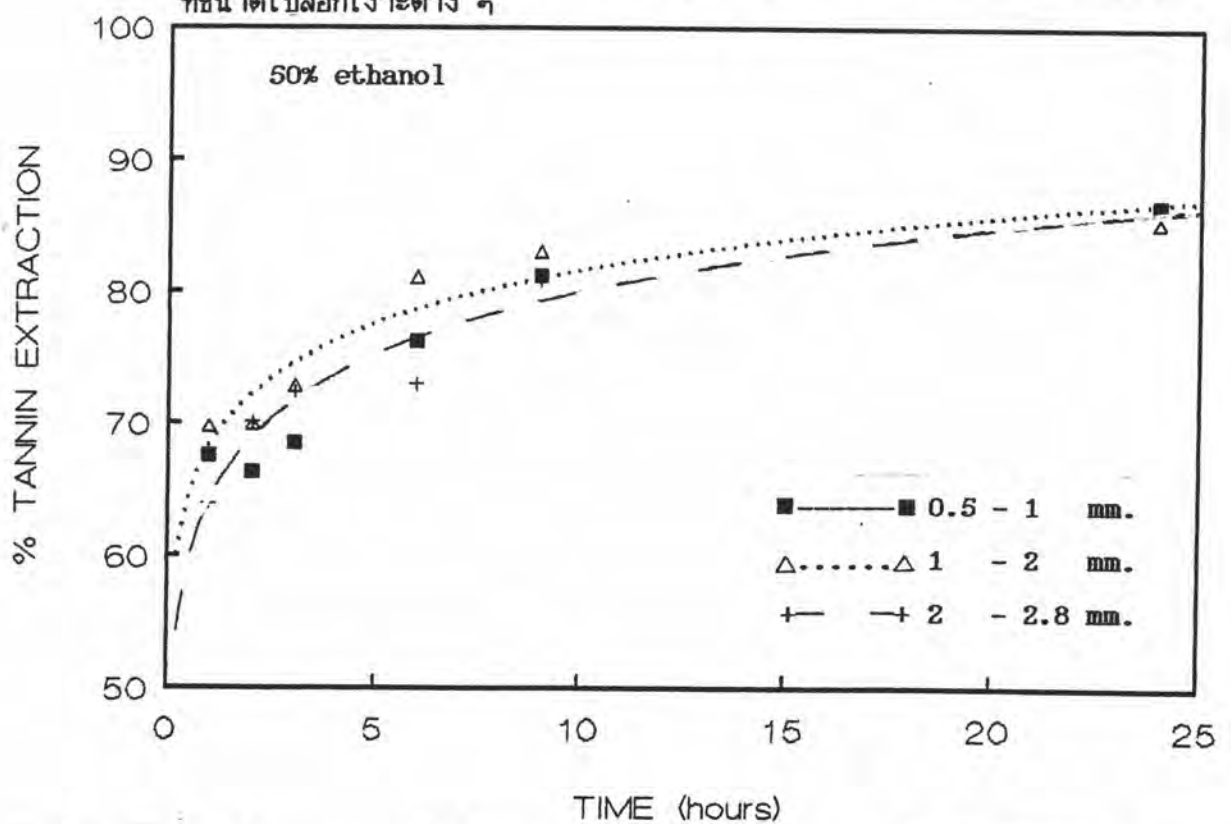
ภาพที่ 4.24 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว โดยสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 50 ที่ 50°ซ. ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ



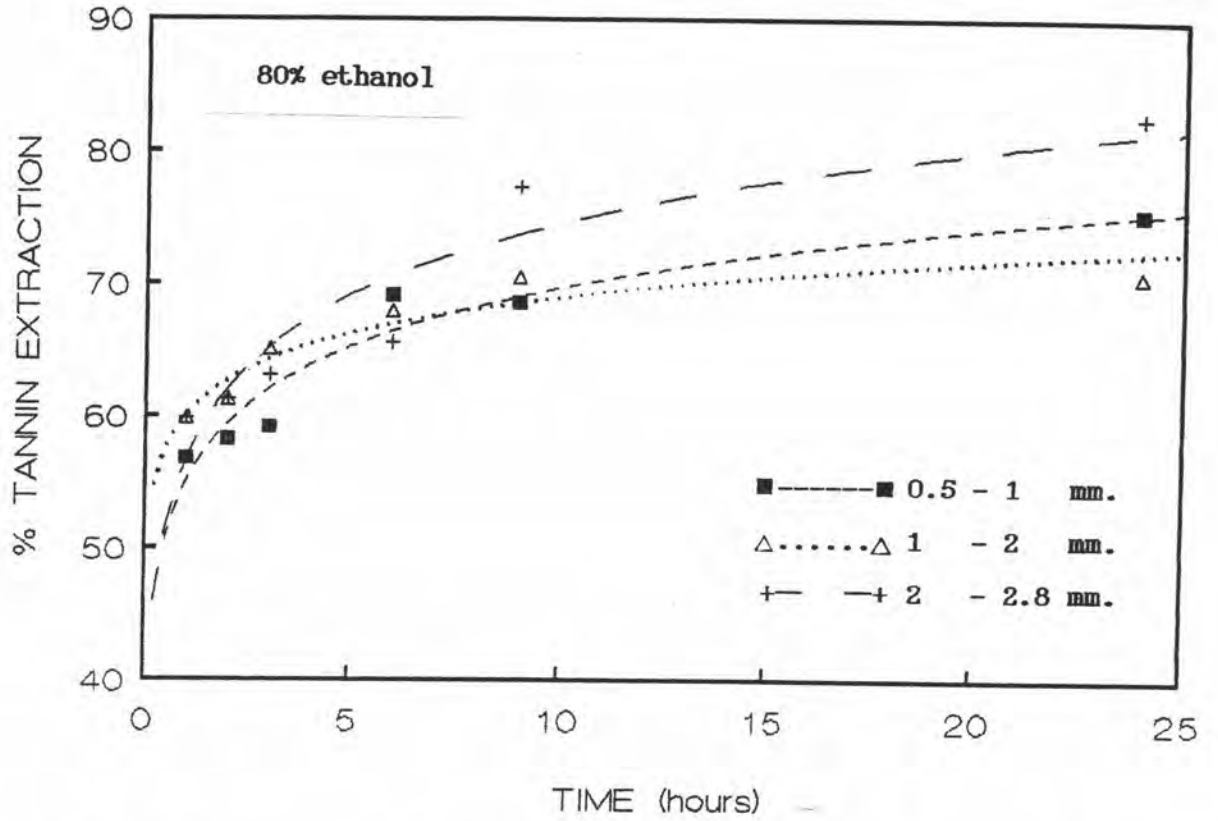
ภาพที่ 4.25 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว โดยสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 80 ที่ 50°ซ. ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ



ภาพที่ 4.26 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว โดยสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 10 ที่ 70°ซ. ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ



ภาพที่ 4.27 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว โดยสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 50 ที่ 70°ซ.



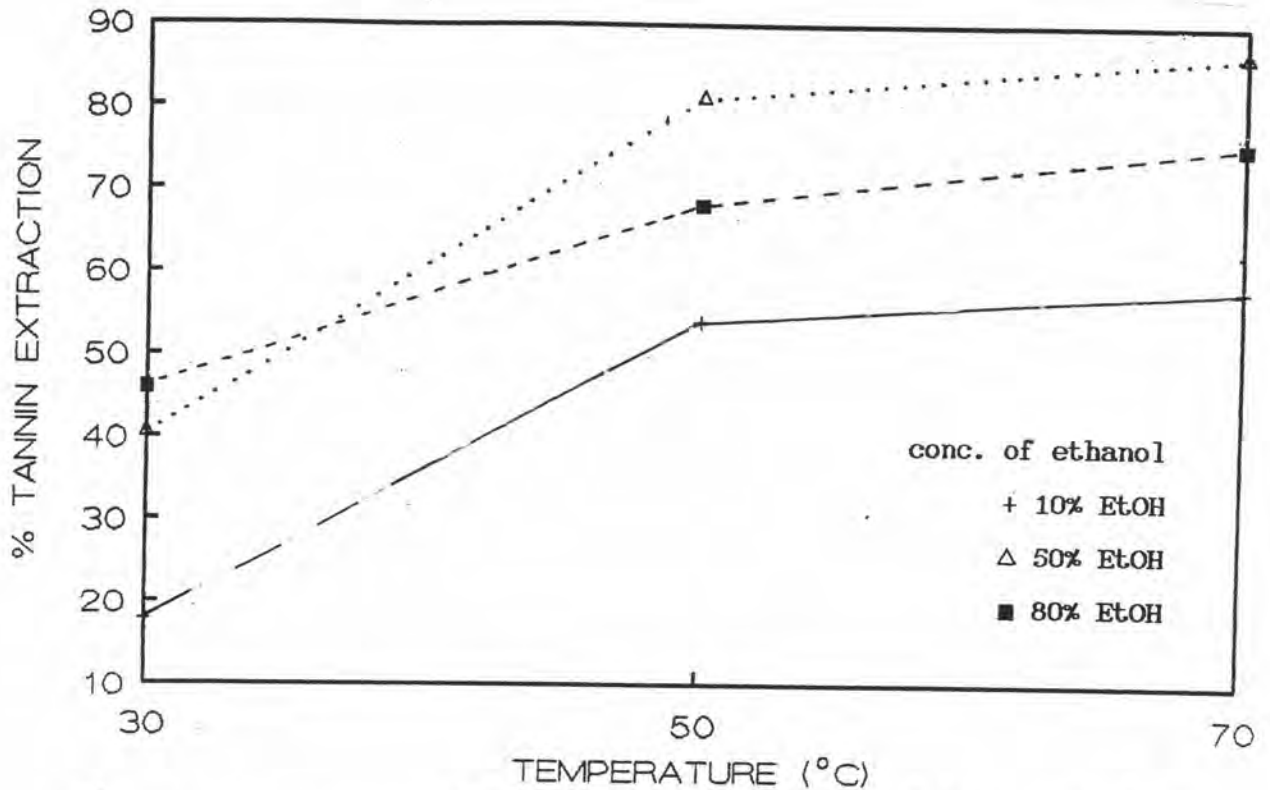
ภาพที่ 4.28 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) กับเวลาสกัด (ชั่วโมง) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียว โดยสารละลายเอทานอลเข้มข้นร้อยละ 80 ที่ 70°C. ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ

#### 4.2.2.2 ความเข้มข้นของสารละลายเอธานอลที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัด

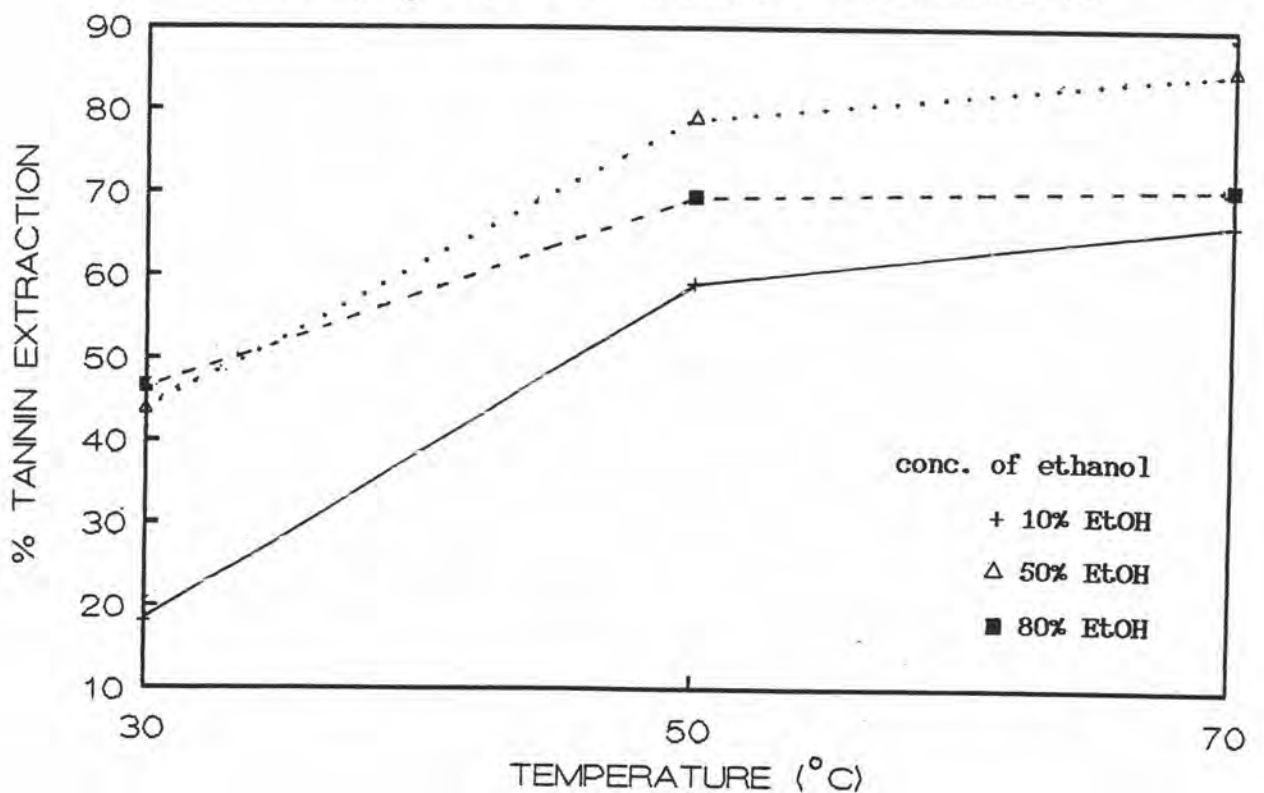
ภาพที่ 4.29, 4.30 และ 4.31 แสดงผลของความเข้มข้นของสารละลายเอธานอลที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัดที่อุณหภูมิสกัดต่าง ๆ สำหรับการทดลองที่ขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1, 1 - 2 และ 2 - 2.8 มิลลิเมตร ตามลำดับ สำหรับการทดลองที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ = 1:10 ดังแสดงในภาพที่ 4.29 โดยพบว่าสำหรับสารสกัด 10% เอธานอลประสิทธิภาพการสกัดเพิ่มสูงขึ้นเมื่ออุณหภูมิสกัดสูงขึ้น เมื่อเพิ่มความเข้มข้นเอธานอลเป็น 50% ประสิทธิภาพการสกัดสูงเพิ่มขึ้น แต่เมื่อเพิ่มความเข้มข้นของเอธานอลเป็น 80% กลับมีประสิทธิภาพการสกัดต่ำกว่าที่ 50% เอธานอล ที่อุณหภูมิการสกัด 50° และ 70° เซลเซียส เช่นเดียวกับการทดลองที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อสารละลายเอธานอล = 1:20 ดังแสดงในภาพที่ 4.32 - 4.34 สารละลายเอธานอล 50% ให้ประสิทธิภาพการสกัดสูงสุด เมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพการสกัดโดยใช้น้ำบริสุทธิ์ดังแสดงในภาพที่ 4.9 - 4.12 กับผลการทดลองการสกัดด้วยสารละลายเอธานอล สรุปได้ว่าสารละลายเอธานอลที่ความเข้มข้น 10% ไม่ได้ช่วยเพิ่มประสิทธิภาพการสกัด แต่ถ้าเพิ่มความเข้มข้นของเอธานอลเป็น 50% สามารถเพิ่มประสิทธิภาพการสกัดให้สูงขึ้น เอธานอลสามารถละลายแทนนินบางประเภทที่ไม่สามารถถูกละลายโดยน้ำ ดังนั้นเมื่อเพิ่มความเข้มข้นเอธานอลจึงสามารถเพิ่มประสิทธิภาพการสกัดสารแทนนินได้ แต่เมื่อเพิ่มความเข้มข้นเอธานอลสูงขึ้นเป็น 80% พบว่าประสิทธิภาพการสกัดสารแทนนินลดต่ำลง ทั้งนี้เนื่องจากที่สารละลายเอธานอล 80% นี้มีปริมาณน้ำตุน้อยลง ดังนั้นสารแทนนินที่ละลายน้ำได้ดีจึงถูกสกัดลดต่ำลง

จากผลการทดลองดังแสดงในภาพที่ 4.29 - 4.34 อาจสรุปได้ว่าอุณหภูมิมีผลต่อประสิทธิภาพการสกัด กล่าวคือเมื่อเพิ่มอุณหภูมิสูงขึ้นประสิทธิภาพการสกัดจะเพิ่มสูงขึ้น โดยการเพิ่มสูงขึ้นของประสิทธิภาพการสกัดแทนนินจะสูงมากในช่วงการเพิ่มอุณหภูมิจาก 30° เป็น 50° เซลเซียส และการเพิ่มสูงขึ้นของประสิทธิภาพการสกัดแทนนินจะลดต่ำลงเมื่อเพิ่มอุณหภูมิจาก 50° เป็น 70° เซลเซียส

จากผลการทดลองเปรียบเทียบดังแสดงในภาพที่ 4.29 - 4.31 สำหรับการทดลองสกัดด้วยสารละลายเอธานอล ที่ขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ คือ 0.5 -1, 1 - 2 และ 2 - 2.8 มิลลิเมตร พบว่าขนาดเปลือกเงาะต่าง ๆ ให้ประสิทธิภาพการสกัดแทนนินไม่แตกต่างกันมากนัก ดังนั้นจึงสรุปได้ว่าในสภาพการทดลองนี้ ขนาดเปลือกเงาะในช่วงที่ทำการศึกษา ไม่มีผลต่อประสิทธิภาพการสกัดสารแทนนิน

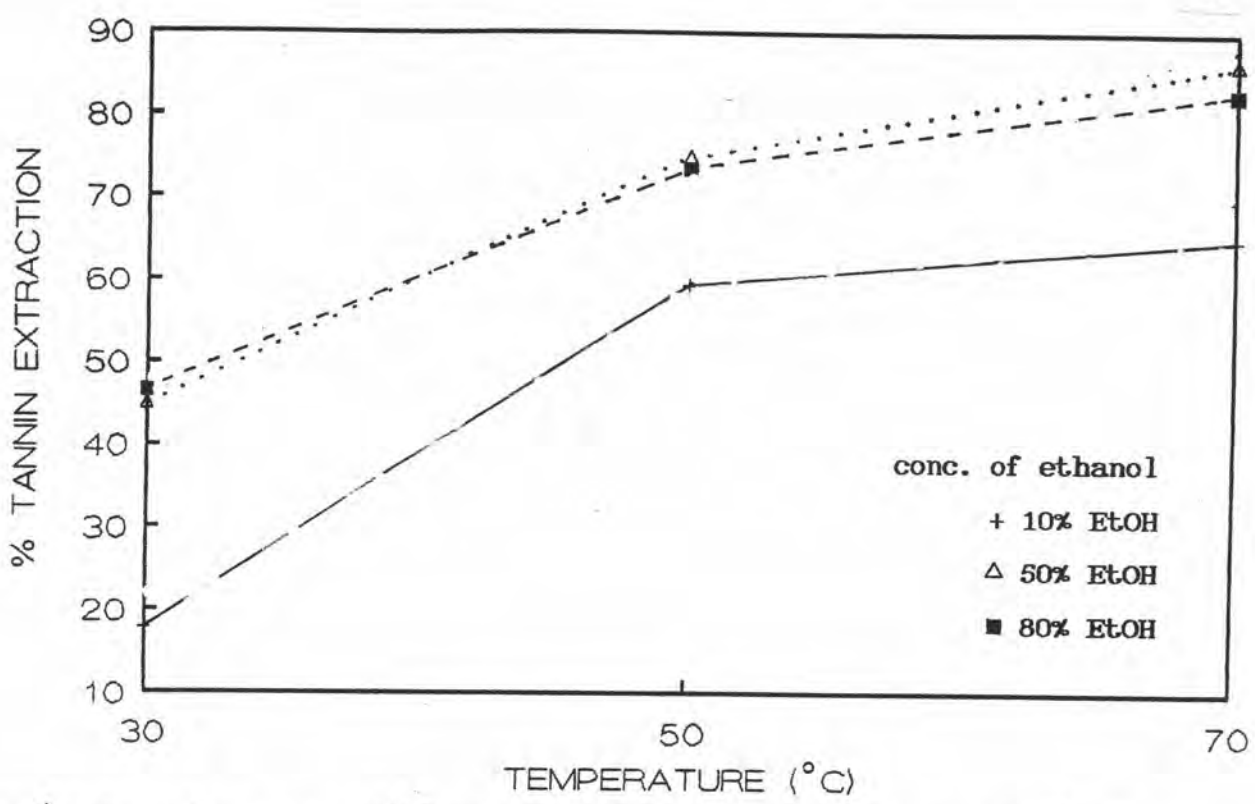


ภาพที่ 4.29 แสดงผลของความเข้มข้นสารละลายเอทานอล ที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัด ที่สภาวะ ขนาดเปลือกเงาะ = 0.5 - 1 มิลลิเมตร อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อเอทานอล = 1:10 อุณหภูมิ 30, 50 และ 70°เซลเซียส และเวลาสกัด 24 ชม.

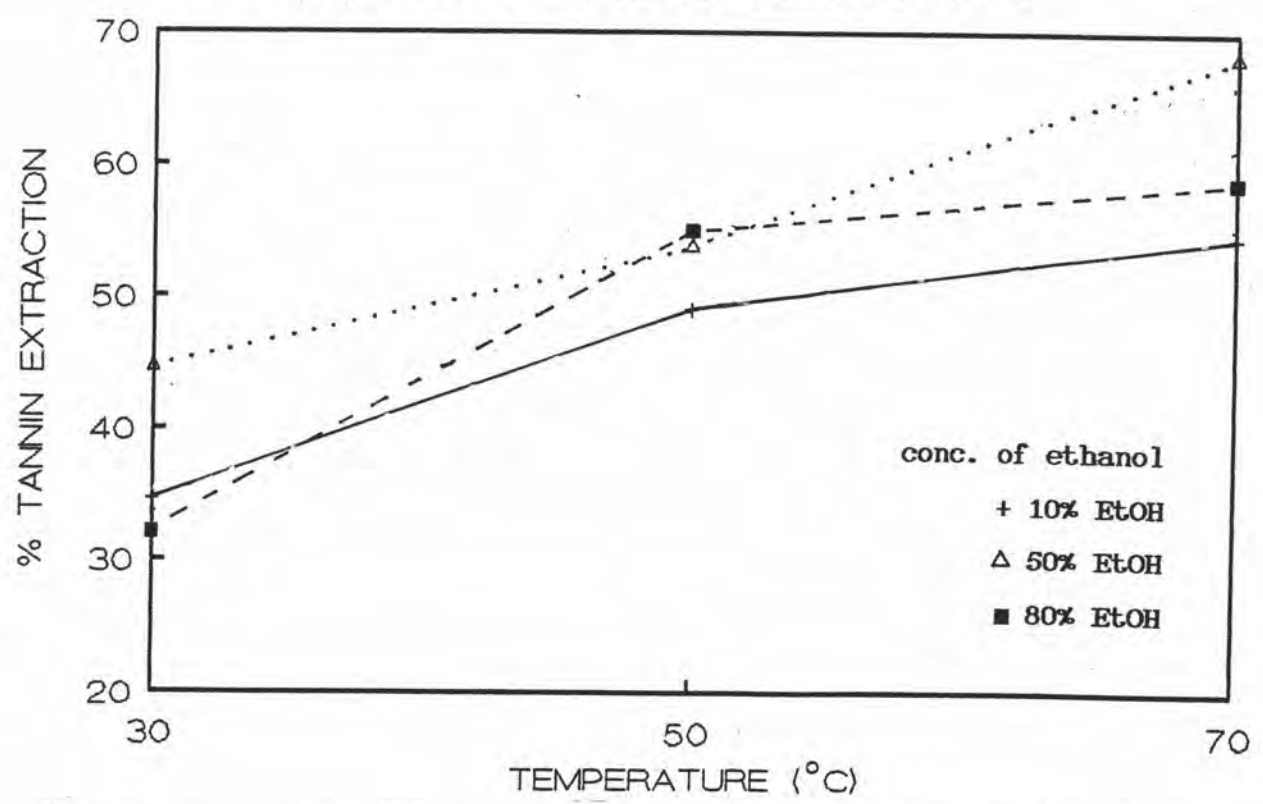


ภาพที่ 4.30 แสดงผลของความเข้มข้นสารละลายเอทานอล ที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัด ที่สภาวะ ขนาดเปลือกเงาะ = 1 - 2 มิลลิเมตร อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อเอทานอล = 1:10 อุณหภูมิ 30, 50 และ 70°เซลเซียส และเวลาสกัด 24 ชม.

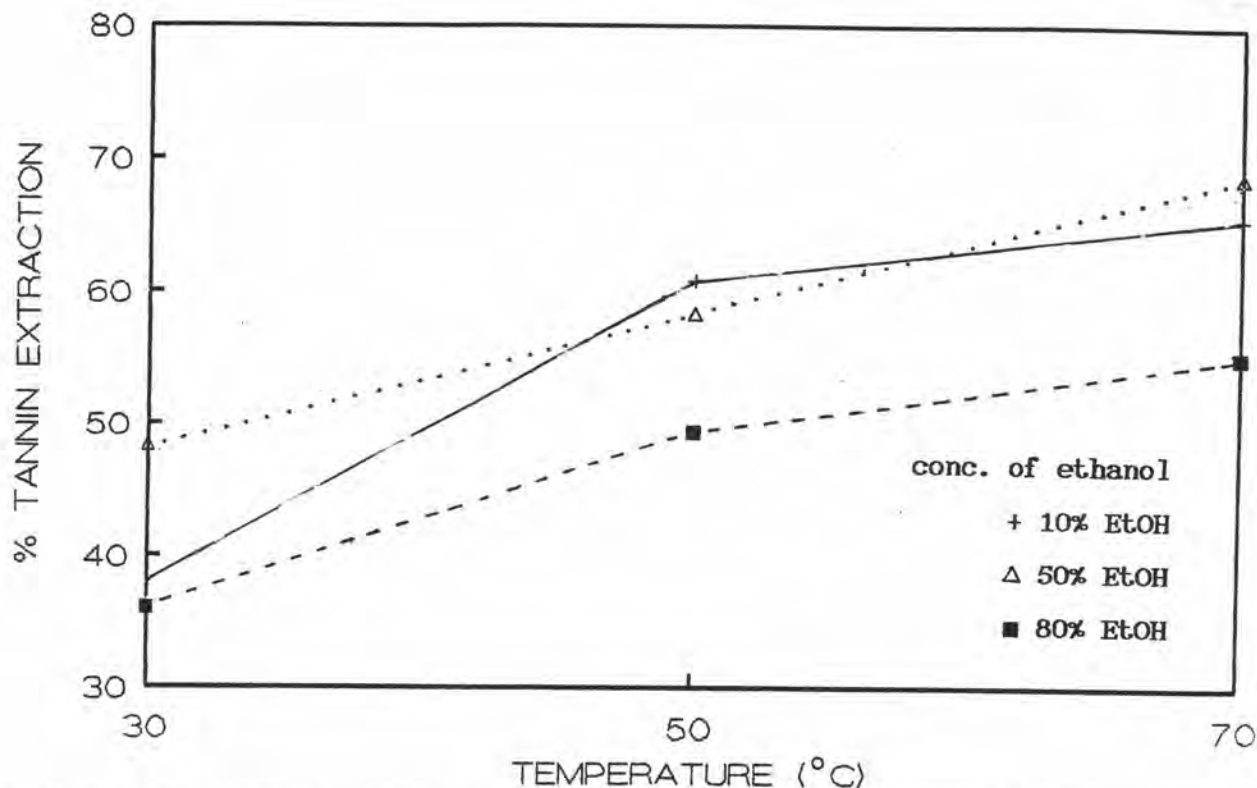




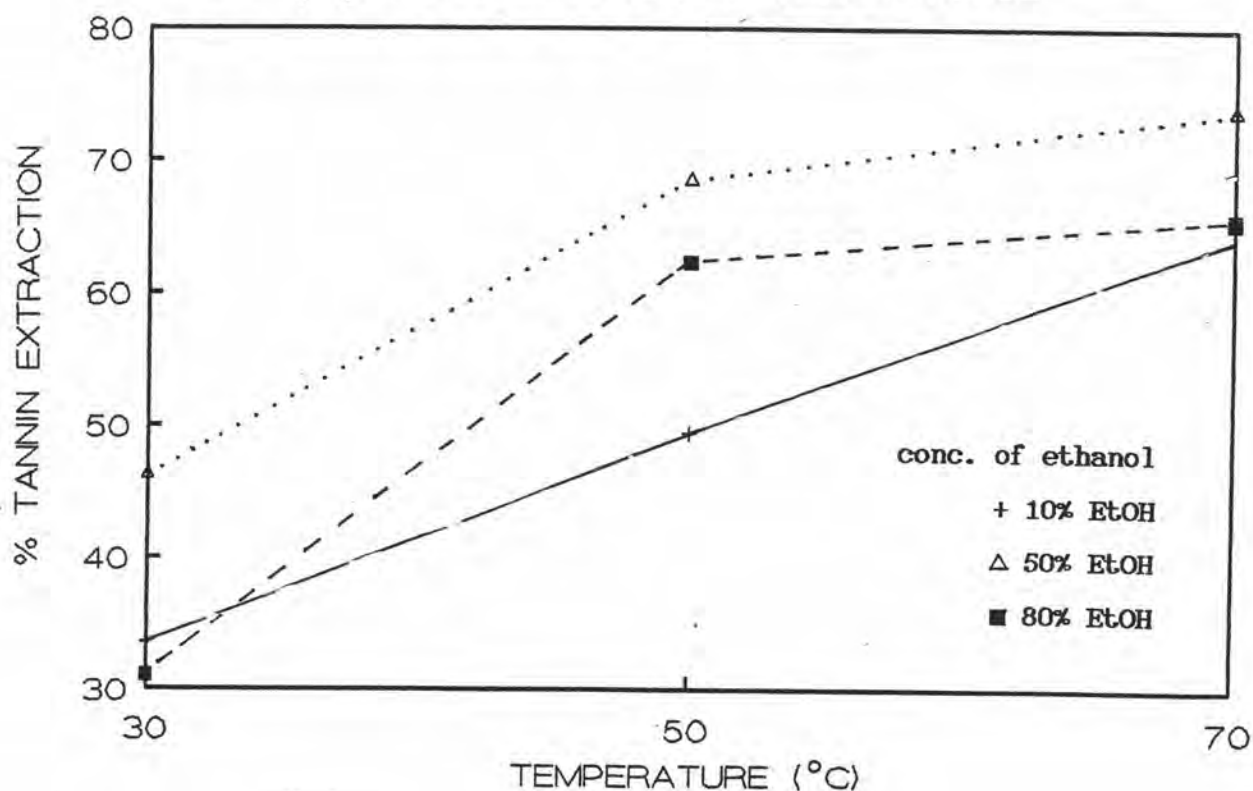
ภาพที่ 4.31 แสดงผลของความเข้มข้นสารละลายเอทานอล ที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัด ที่สภาวะ ขนาดเปลือกเงาะ = 2 - 2.8 มิลลิเมตร อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อเอทานอล = 1:10 อุณหภูมิ 30, 50 และ 70° เซลเซียส และเวลาสกัด 24 ชม.



ภาพที่ 4.32 แสดงผลของความเข้มข้นสารละลายเอทานอล ที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัด ที่สภาวะ ขนาดเปลือกเงาะ = 0.5 - 1 มิลลิเมตร อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อเอทานอล = 1:20 อุณหภูมิ 30, 50 และ 70° เซลเซียส และเวลาสกัด 24 ชม.



ภาพที่ 4.33 แสดงผลของความเข้มข้นสารละลายเอทานอล ที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัด ที่สภาวะ ขนาดเปลือกเงาะ = 1 - 2 มิลลิเมตร อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อเอทานอล = 1:20 อุณหภูมิ 30, 50 และ 70° เซลเซียส และเวลาสกัด 24 ชม.



ภาพที่ 4.34 แสดงผลของความเข้มข้นสารละลายเอทานอล ที่มีต่อประสิทธิภาพการสกัด ที่สภาวะ ขนาดเปลือกเงาะ = 2 - 2.8 มิลลิเมตร อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อเอทานอล = 1:20 อุณหภูมิ 30, 50 และ 70° เซลเซียส และเวลาสกัด 24 ชม.

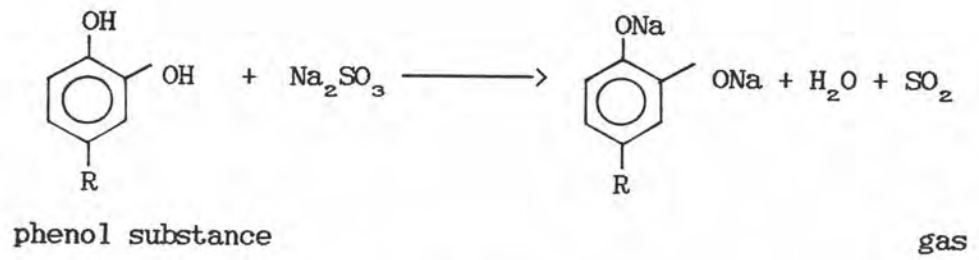
#### 4.2.3 การสกัดสารแทนนินโดยสารละลายโซเดียมซัลไฟด์

ดังได้กล่าวมาแล้วในบทที่ 2 สารโซเดียมซัลไฟด์สามารถช่วยเพิ่มประสิทธิภาพการสกัดสารแทนนิน ดังนั้นจึงได้ทดลองการสกัดด้วยสารละลายโซเดียมซัลไฟด์ โดยมีตัวอย่างข้อมูลการทดลองดังแสดงในตารางที่ 4.3

ตารางที่ 4.3 แสดงร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ ที่ขนาดเปลือกเงาะ 0.5 - 1 มิลลิเมตร อุณหภูมิ 30 และ 70° เซลเซียส โดยใช้สารละลายโซเดียมซัลไฟด์เข้มข้นร้อยละ 1 และ 3 น้ำหนักต่อปริมาตร เป็นสารสกัดเปรียบเทียบกับน้ำ ใช้เวลาสกัด 72 ชั่วโมง และมีการกวนผสม

อุณหภูมิของตัวทำละลาย (องศาเซลเซียส)	ร้อยละของแทนนินที่สกัดได้		
	H <sub>2</sub> O	1% Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	3% Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>
30	43.38	65.07	70.12
70	54.61	73.09	79.76

ตารางที่ 4.3 แสดงการเปรียบเทียบประสิทธิภาพการสกัดโดยใช้ น้ำ และสารละลายโซเดียมซัลไฟด์ที่อุณหภูมิการสกัด 30° และ 70° เซลเซียส ซึ่งจะเห็นว่าสารโซเดียมซัลไฟด์สามารถเพิ่มประสิทธิภาพการสกัดได้สูงขึ้น และการเพิ่มอุณหภูมิและความเข้มข้นสารโซเดียมซัลไฟด์จะทำให้ประสิทธิภาพการสกัดสูงขึ้นด้วย สารเคมีโซเดียมซัลไฟด์สามารถเพิ่มประสิทธิภาพการสกัดแทนนิน เนื่องจากสารเคมีโซเดียมซัลไฟด์จะเข้าทำปฏิกิริยากับกลุ่มไฮดรอกซิลของ phenol substance ซึ่งมีคุณสมบัติเป็นกรด เกิดเป็นเกลือ sodium phenoxide ซึ่งมีคุณสมบัติเป็นกลางละลายน้ำได้ดีและค่าความเป็น กรด-ด่าง ของสารสกัดจะสูงขึ้นตามสมการของการเกิดปฏิกิริยา (ไพบูลย์, 2530)



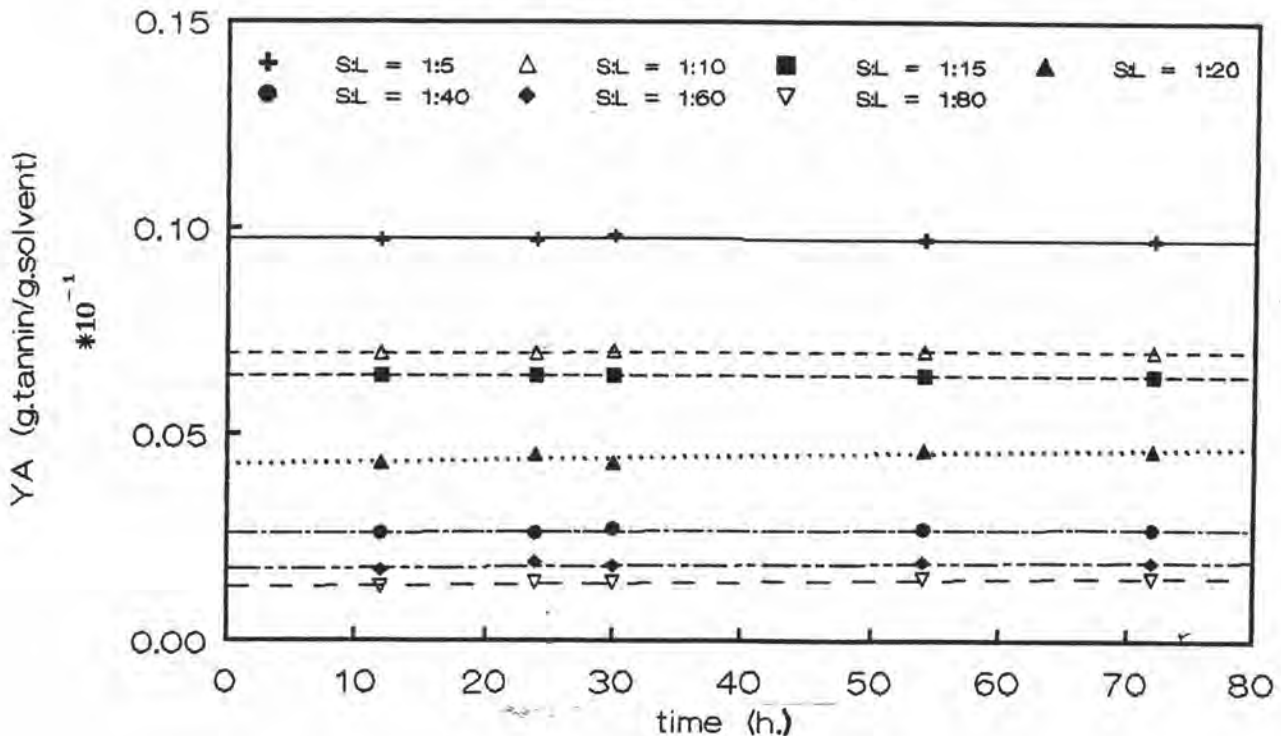
นอกจากนี้ก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ที่เกิดขึ้นยังทำปฏิกิริยากับสารอื่น ๆ ที่อยู่ในผลิตภัณฑ์แทนนินได้อีกด้วย คือ กรดคาร์บอกซิลิก เช่น กรดแกลลิก เกิดเป็นสารพวก phenol substance ทำให้ปริมาณแทนนินในผลิตภัณฑ์แทนนินสูงขึ้น ผลการทดลองนี้สอดคล้องกับงานวิจัยของ ไพบูลย์ (2530) และ สมศักดิ์ (2531) ที่พบว่า  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  ช่วยเพิ่มประสิทธิภาพการสกัด

### 4.3 การทดลองสกัดแบบแช่ครั้งเดียวและมีการกวนผสม

ข้อมูลการทดลองและตัวอย่างการคำนวณของการทดลองสกัดแบบแช่ครั้งเดียวได้แสดงในภาคผนวก ค. รายละเอียดผลการทดลองจะได้กล่าวต่อไป

#### 4.3.1 การหา Equilibrium line ของระบบสกัดแทนนินจากเปลือกเงาะ

การทดลองสกัดแบบแช่ครั้งเดียวและมีการกวนผสมนี้ ได้กำหนดใช้เปลือกเงาะขนาดเล็กกว่า 0.1 มิลลิเมตร เพื่อเพิ่มพื้นที่สัมผัสระหว่างเปลือกเงาะกับตัวทำละลาย และใช้อัตราส่วนระหว่างเปลือกเงาะต่อตัวทำละลายต่าง ๆ คือ 1:5, 1:10, 1:15, 1:20, 1:40, 1:60 และ 1:80 สำหรับตัวทำละลายที่ใช้ในการทดลองนี้ได้แก่ น้ำ สารละลายเอทานอลเข้มข้น 50% สารละลาย 1% และ 3%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  ในน้ำ โดยทำการศึกษาที่อุณหภูมิ  $30^\circ$  และ  $70^\circ$  เซลเซียส ภาพที่ 4.35 แสดงปริมาณสารแทนนินในตัวทำละลายที่เวลาสกัดต่าง ๆ คือชั่วโมงที่ 12, 24, 30, 54 และ 72 ชั่วโมง ตามลำดับ พบว่าปริมาณสารแทนนินในสารละลายตัวอย่างแทนนินนั้นเริ่มคงที่ตั้งแต่เวลาสกัดชั่วโมงที่ 24

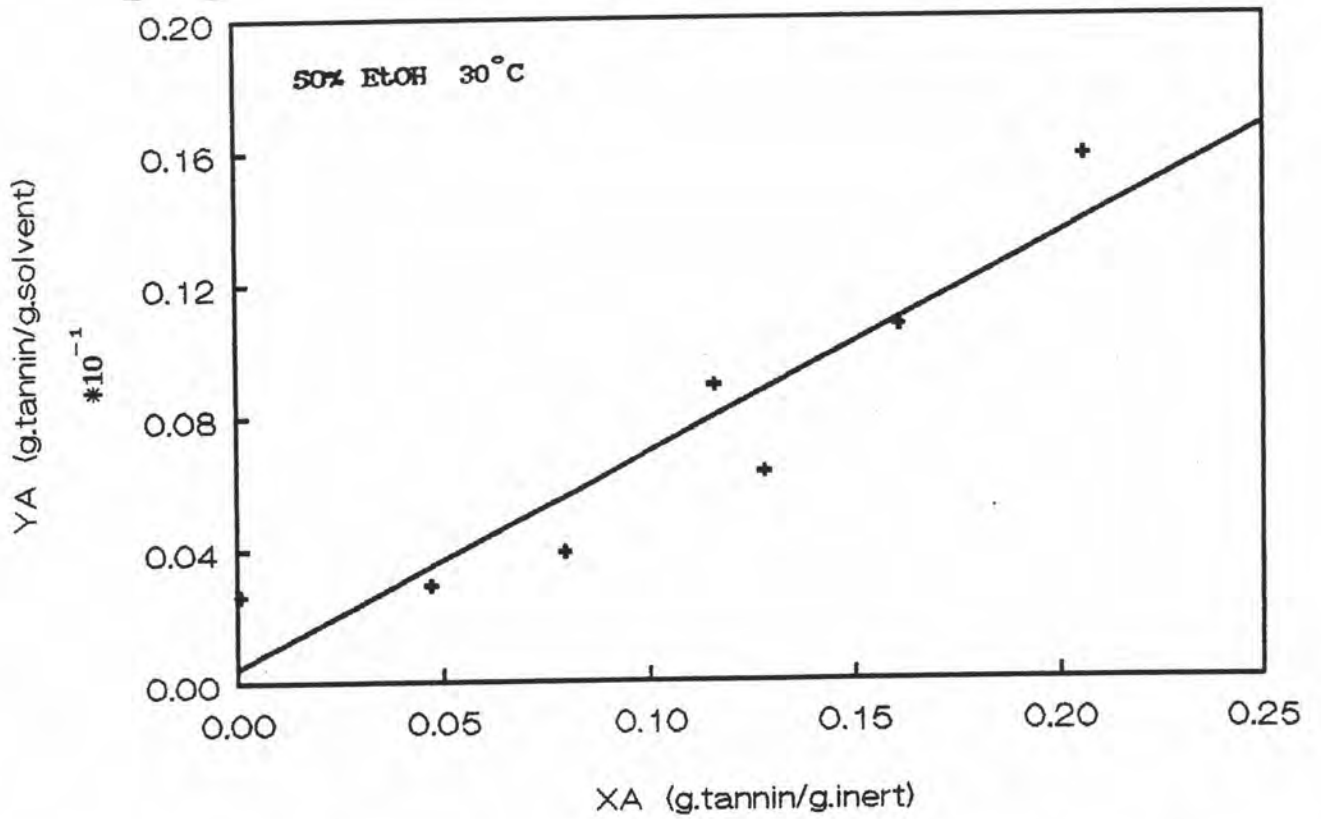
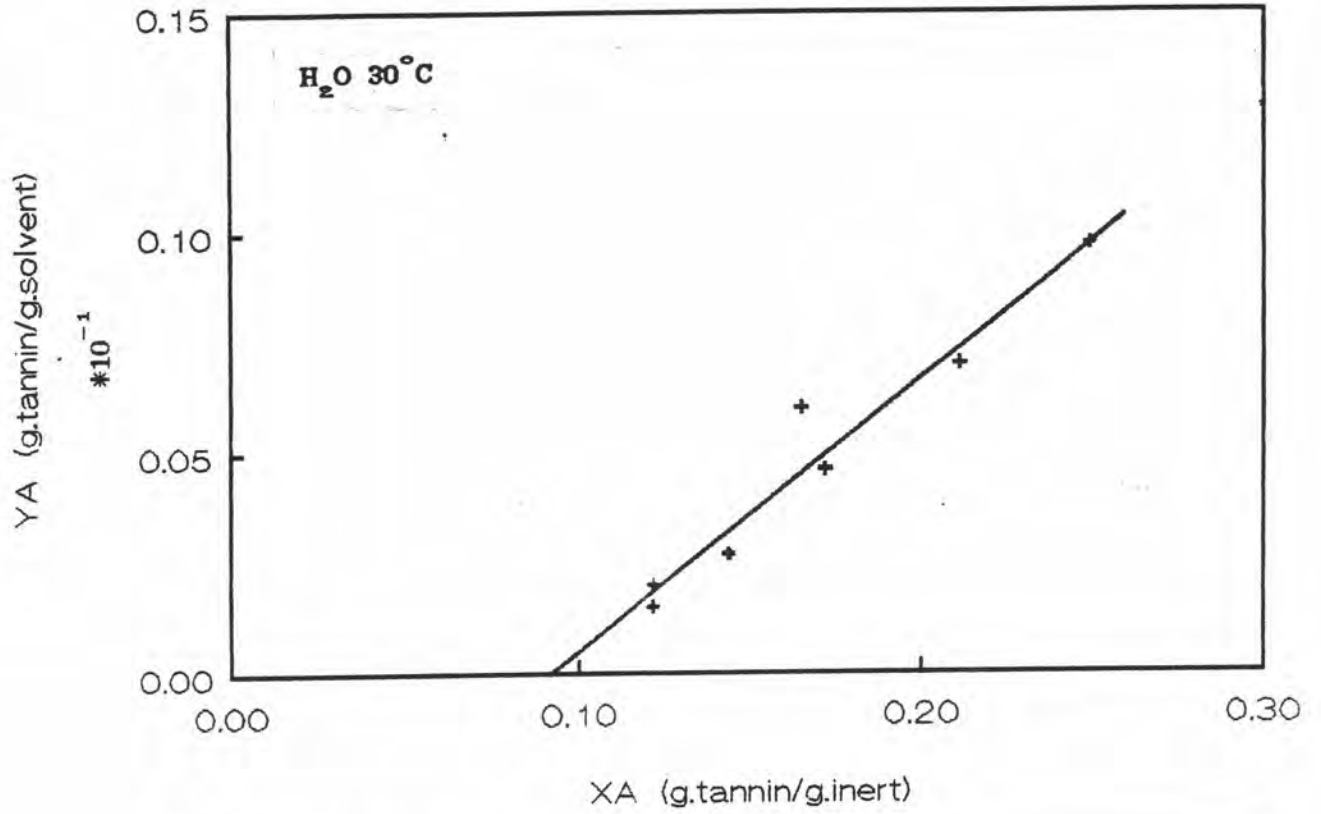


ภาพที่ 4.35 ปริมาณสารแทนนินที่สกัดได้ด้วยวิธีการแช่ครั้งเดียวและมีการกวนผสม ที่เวลาต่าง ๆ เมื่อสกัดด้วยน้ำอุณหภูมิ  $30^\circ$  เซลเซียส ที่อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ (S:L) ต่าง ๆ

ที่อุณหภูมิการสกัดอื่น ๆ และตัวทำละลายอื่น ๆ ได้แสดงผลการทดลองดังเช่นภาพที่ 4.35 ในภาคผนวก ค. ซึ่งจะเห็นว่าเมื่อเวลาสกัดยาวนานกว่า 24 ชั่วโมง ระบบจะเข้าสู่สภาวะคงที่ ระยะเวลาเข้าสู่สภาวะคงที่สำหรับการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวและมีการกวนผสมมีเวลานั้นเพียง 24 ชั่วโมง เมื่อเปรียบเทียบกับผลการทดลองการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวไม่มีการกวนผสมซึ่งต้องใช้ระยะเวลายาวนานกว่า 24 ชั่วโมง ทั้งนี้เนื่องจากการกวนผสมจะช่วยเพิ่มอัตราการถ่ายเทมวลให้สูงขึ้นกว่าระบบที่ไม่มีการกวนผสม สำหรับตัวทำละลายทั้ง 4 ชนิดไม่พบความแตกต่างของเวลาที่จะเข้าสู่สภาวะคงตัว

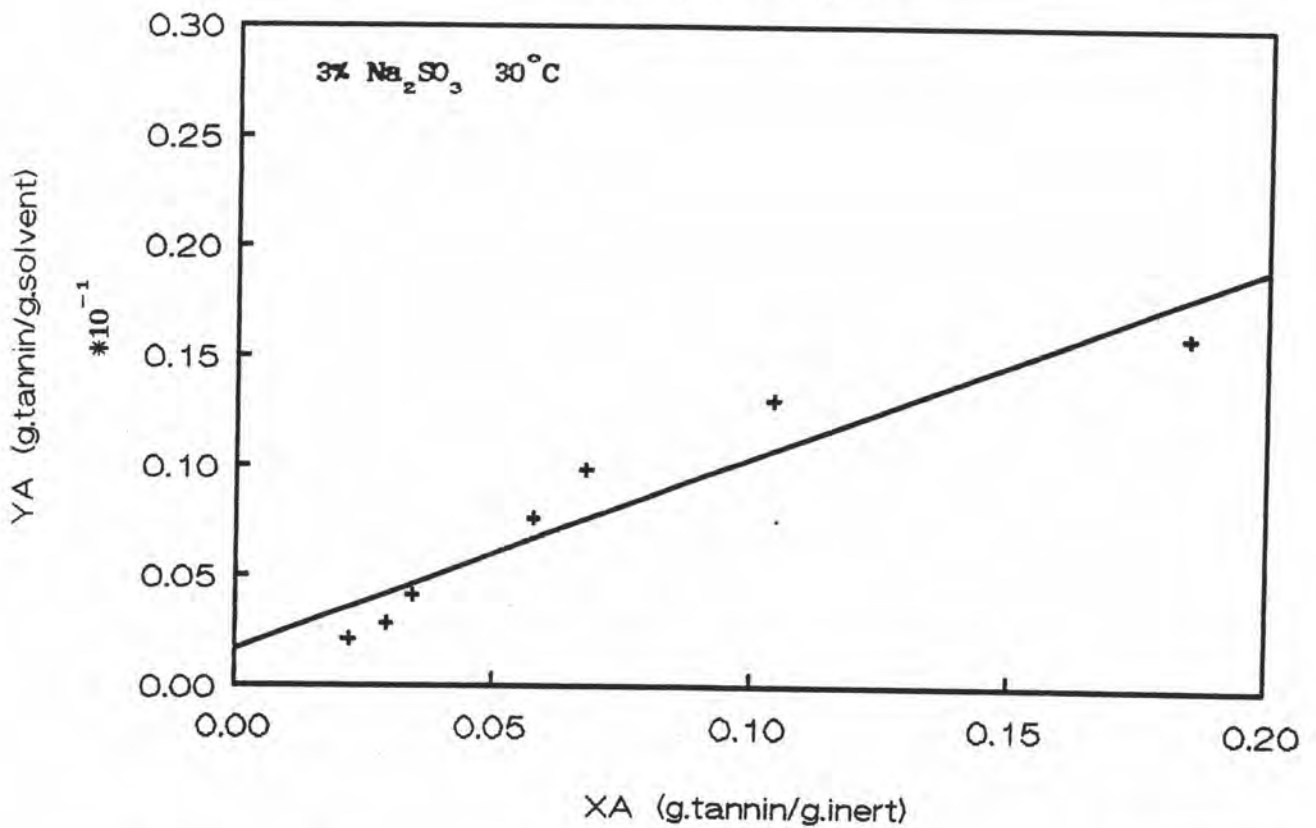
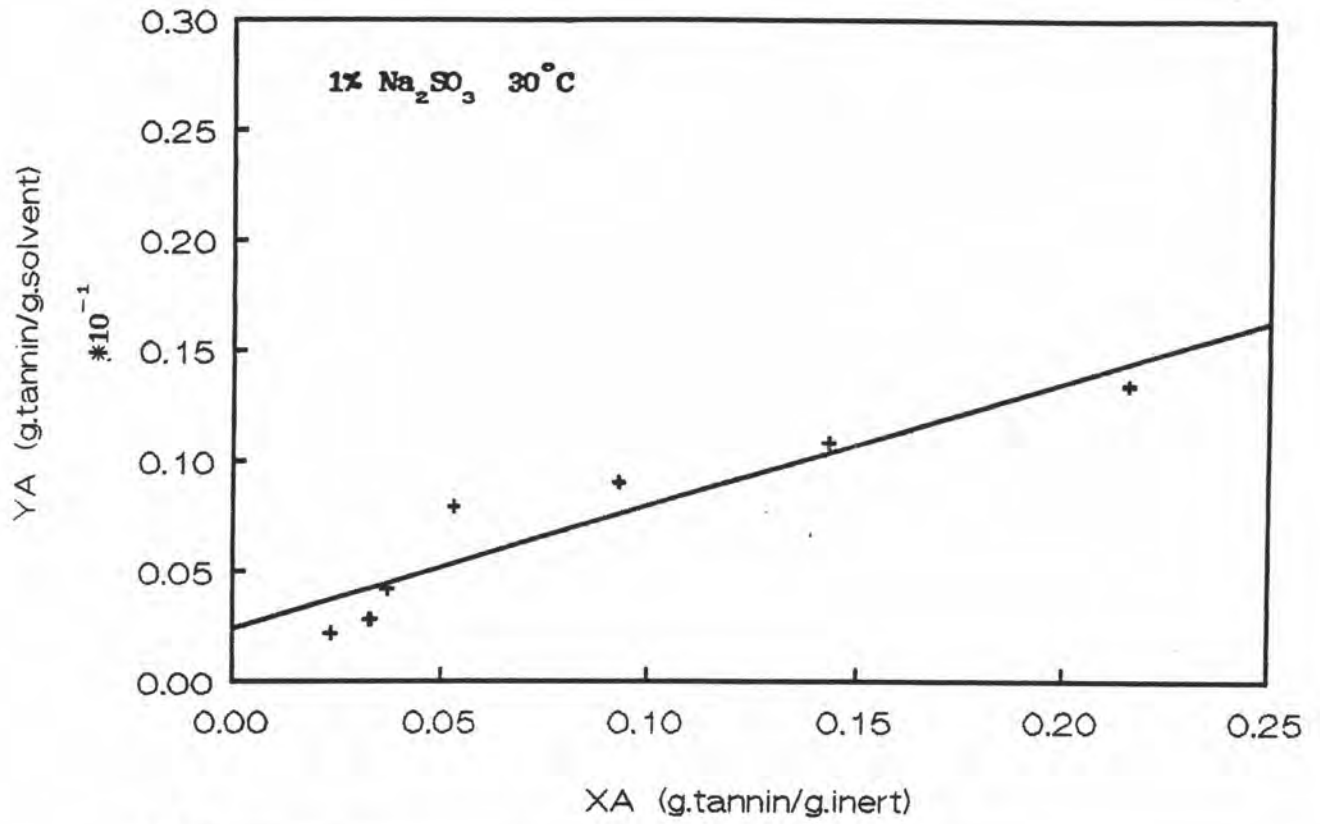
ในการคำนวณอัตราส่วนน้ำหนักแทนนินต่อน้ำหนักตัวทำละลาย ได้จากการวิเคราะห์หาความเข้มข้นสารแทนนินในตัวอย่างสารละลายที่ได้จากเวลาสกัดชั่วโมงที่ 24 ซึ่งเป็นสภาวะคงที่ ส่วนน้ำหนักแทนนินในเปลือกเงาะต่อน้ำหนักกากเปลือกเงาะ คำนวณโดยน้ำหนักแทนนินทั้งหมดที่มีอยู่ในเปลือกเงาะลบด้วยน้ำหนักแทนนินในสารสกัด รายละเอียดการคำนวณได้แสดงในภาคผนวก ค. จากค่าคำนวณน้ำหนักสารแทนนินต่อน้ำหนักตัวทำละลาย และน้ำหนักสารแทนนินในเปลือกเงาะต่อน้ำหนักกากเปลือกเงาะที่สภาวะการทดลองต่าง ๆ ได้นำมาเขียนกราฟดังแสดงในภาพที่ 4.36 ถึง 4.39 เส้นกราฟที่ได้นี้เรียกว่า Equilibrium line โดยภาพที่ 4.36 และ 4.37 แสดง Equilibrium line ของการทดลองสกัดด้วย น้ำ สารละลายเอธานอล 50% สารละลาย 1% และ 3%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  ในน้ำ ที่อุณหภูมิ  $30^\circ$  เซลเซียส ส่วนที่อุณหภูมิ  $70^\circ$  เซลเซียสแสดงในภาพที่ 4.38 และ 4.39

ลักษณะกราฟ Equilibrium line ทั้ง 8 เส้นเป็นเส้นตรงที่มีค่าเบี่ยงเบนค่อนข้างมากเนื่องจากเปลือกเงาะที่นำมาทดลองสกัดอาจมีความแปรปรวนของปริมาณสารแทนนินอยู่บ้าง เมื่อนำมาสกัดที่สภาวะอัตราส่วนเปลือกเงาะต่อตัวทำละลายต่าง ๆ จึงมีความคลาดเคลื่อนเกิดขึ้น นอกจากนี้ข้อผิดพลาดขณะทำการวิเคราะห์หาปริมาณแทนนินก็เป็นสาเหตุให้กราฟเส้นตรงที่ได้ มีค่าเบี่ยงเบนค่อนข้างมาก แต่อย่างไรก็ตามผลการทดลองนี้สามารถนำมาเปรียบเทียบเพื่อคุณผลของตัวทำละลายต่าง ๆ ได้ดังแสดงในภาพที่ 4.40 ซึ่งสรุปได้ว่า สำหรับสารสกัดต่าง ๆ เมื่อเพิ่มอุณหภูมิจาก  $30^\circ$  เป็น  $70^\circ$  เซลเซียส พบว่าสารแทนนินถูกสกัดมาอยู่ในชั้นสารสกัดสูงขึ้น ที่อุณหภูมิสกัดคงที่หนึ่ง น้ำเป็นตัวทำละลายที่ให้ประสิทธิภาพต่ำสุด ขณะที่ สารละลาย 1%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  และ 50% เอธานอล ให้ประสิทธิภาพการสกัดสารแทนนินสูงกว่าและมีประสิทธิภาพใกล้เคียงกัน ส่วนสารละลาย 3%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  ให้ประสิทธิภาพการสกัดสูงสุด

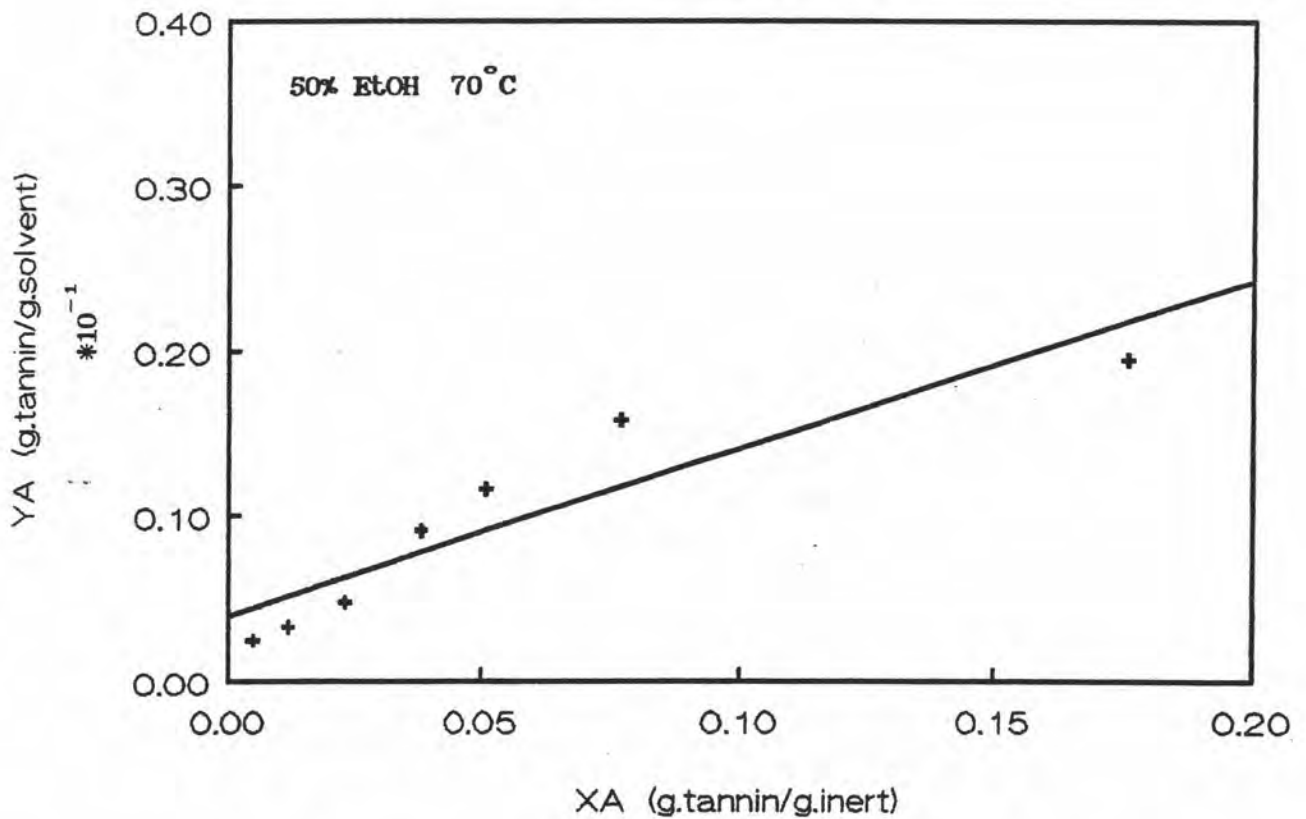
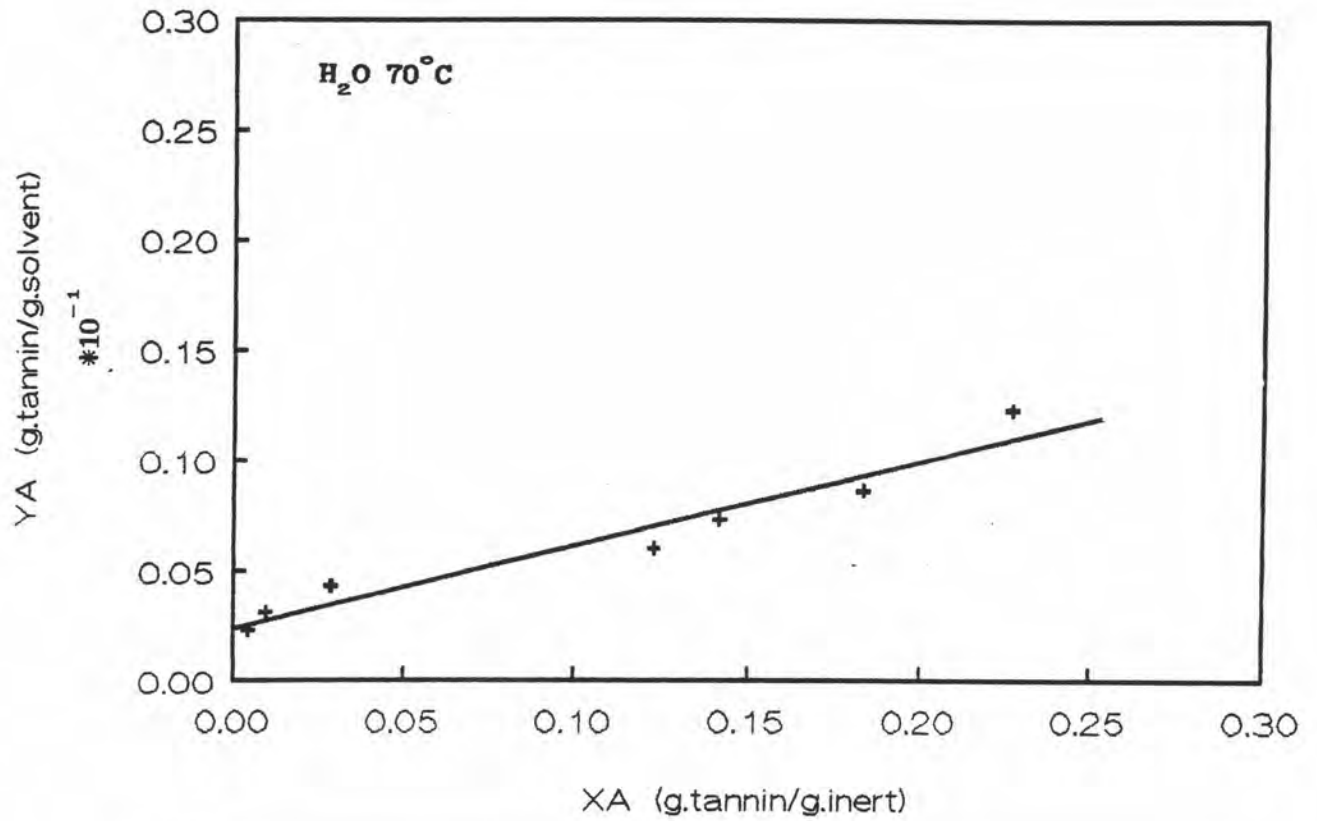


ภาพที่ 4.36 กราฟที่สภาวะสมดุล (Equilibrium line) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวและมีการกวนผสม ตัวทำละลายน้ำ และ สารละลายเอทานอล 50% อุณหภูมิ 30°C.

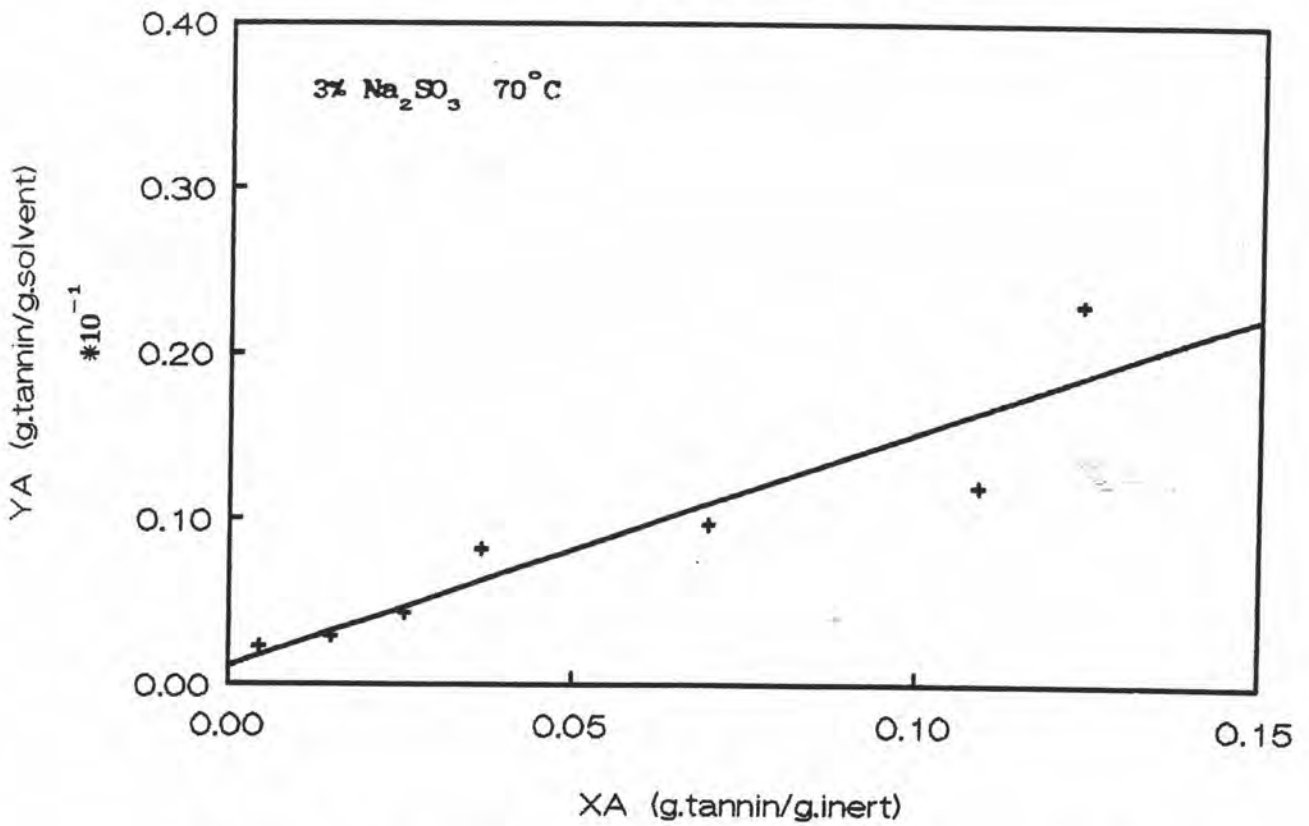
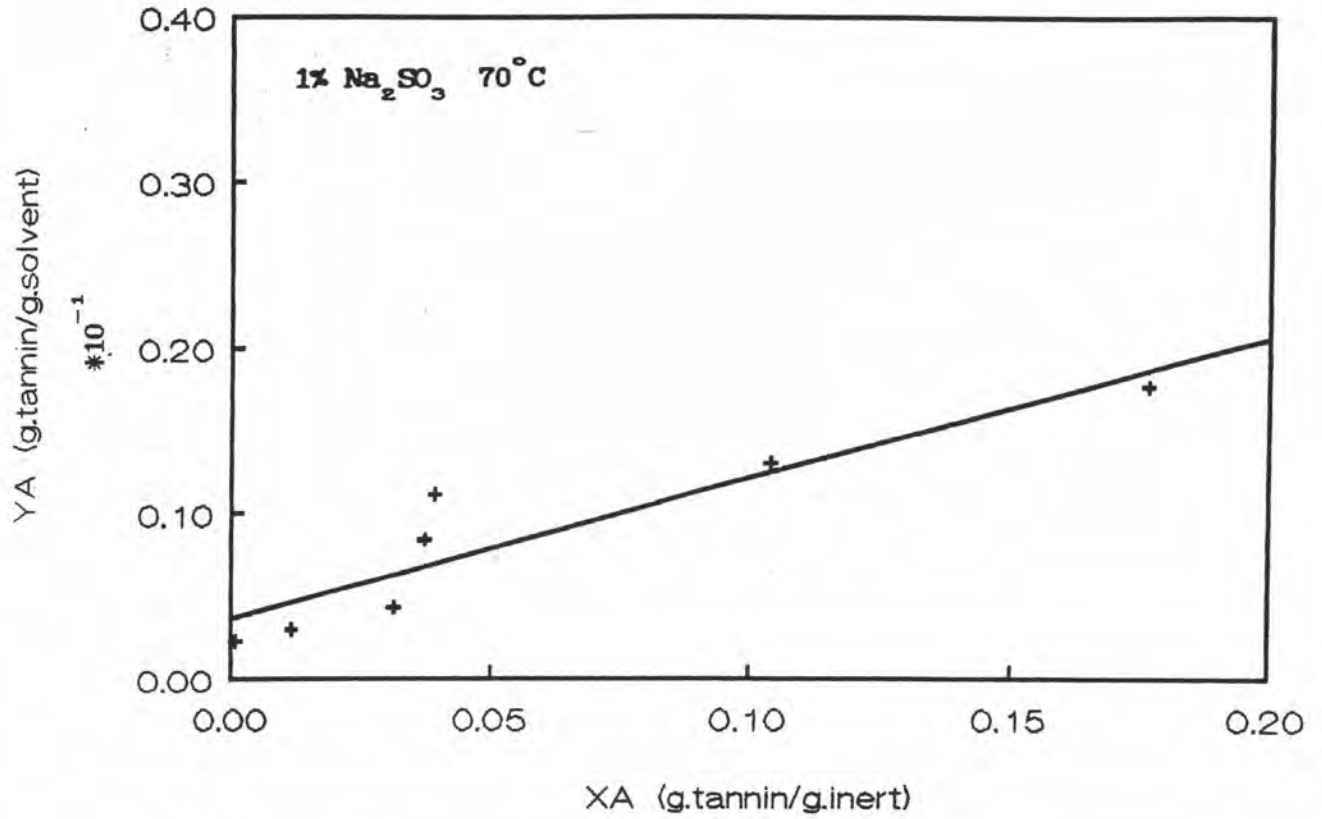




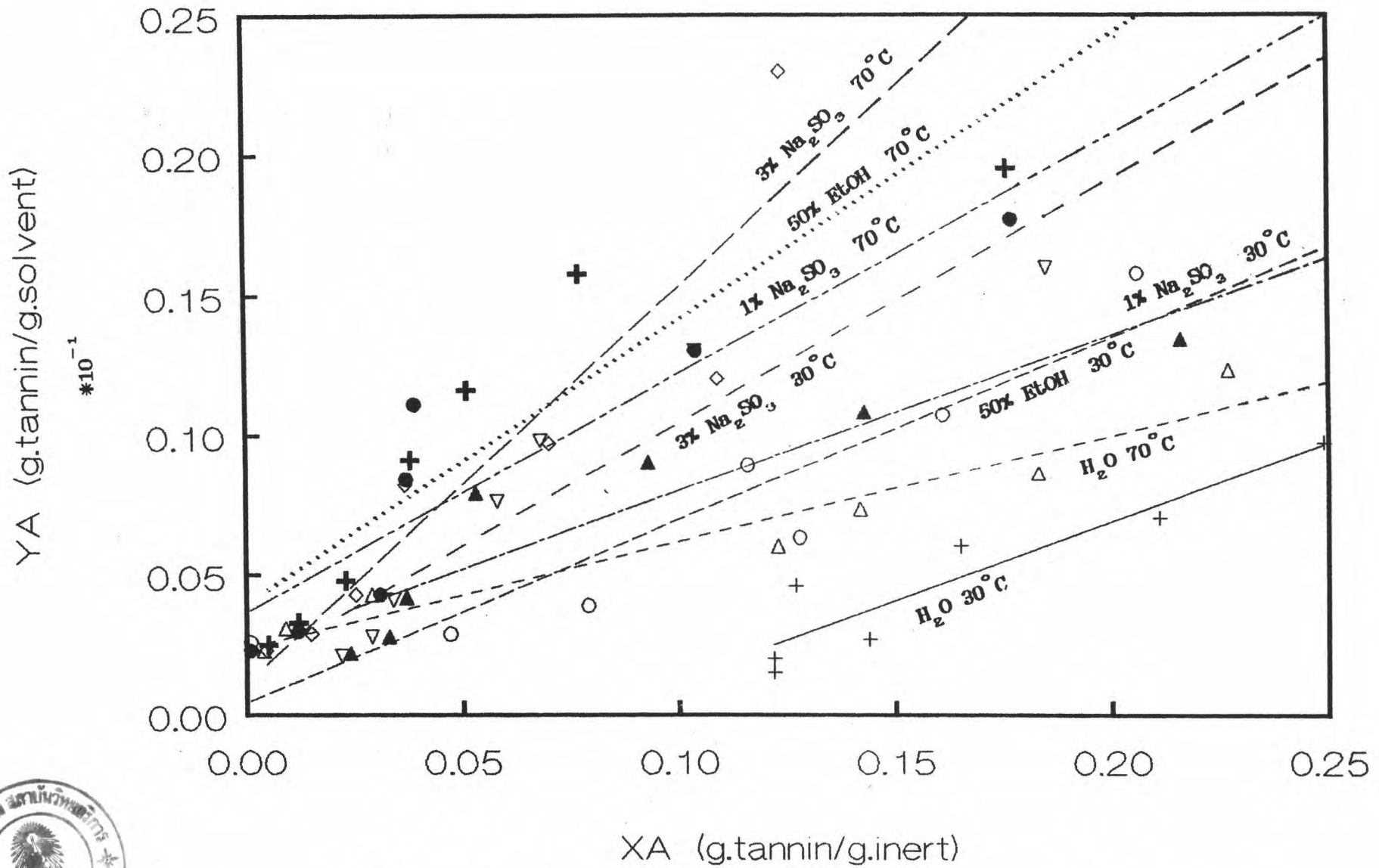
ภาพที่ 4.37 กราฟที่สภาวะสมดุล (Equilibrium line) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวและมีการกวาดแผ่น สารละลาย 1%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  และ 3%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  อุณหภูมิ 30°C.



ภาพที่ 4.38 กราฟที่สภาวะสมดุล (Equilibrium line) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวและมีการกวนผสม ตัวทำละลายน้ำ และ สารละลายเอทานอล 50% อุณหภูมิ 70°C.



ภาพที่ 4.39 กราฟที่สภาวะสมดุล (Equilibrium line) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวและมีการกวาดแผ่น สารละลาย 1%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  และ 3%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  อุณหภูมิ 70°C.



ภาพที่ 4.40 กราฟที่สภาวะสมดุล (Equilibrium line) ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวและมีการกวนผสม ตัวทำละลายน้ำ สารละลายเอทานอล 50% สารละลาย 1% และ 3%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  ในน้ำ อุณหภูมิ 30° และ 70° เซลเซียส



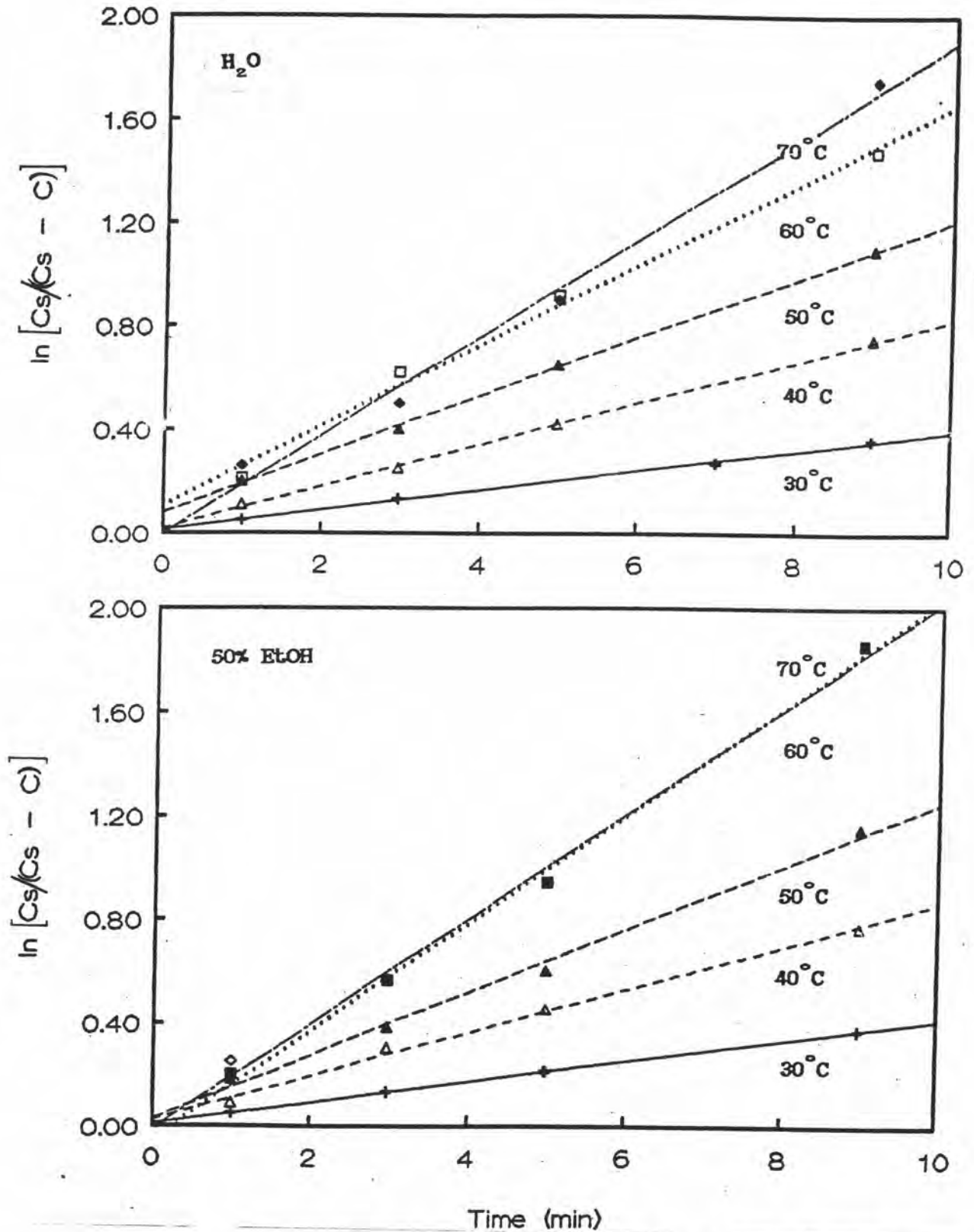
#### 4.3.2 การวิเคราะห์หาค่าสัมประสิทธิ์ของการแพร่

ข้อมูลที่ได้จากการทดลองสกัดแทนนินจากเปลือกเงาะ โดยวิธีสกัดแบบแช่ครั้งเดียว และมีการกวนผสมนั้น ได้นำมาคำนวณหาค่าสัมประสิทธิ์ของการแพร่ ซึ่งเป็นค่าที่บ่งบอกถึงความสามารถในการแพร่ของสารแทนนินในตัวทำละลายต่าง ๆ ว่าตีมากน้อยเพียงใดและเร็วช้าอย่างไร โดยอาศัยสมการการถ่ายโอนมวล (Coalson, 1978) ที่ว่า  $\ln[C_{\infty}/(C_{\infty} - C)] = (k'A/Vb)t$  โดยแทนค่า  $C_{\infty}$  = ความเข้มข้นของสารแทนนินที่สภาวะอิ่มตัว ซึ่งค่า  $C_{\infty}$  นี้คือค่าความเข้มข้นแทนนินที่สภาวะคงตัวนั่นเอง ส่วนค่า  $C$  = ความเข้มข้นของสารแทนนินที่เวลาสกัดใด ๆ  $t$  = เวลาที่ใช้ในการสกัด  $V$  = ปริมาตรของตัวทำละลาย โดยเทอม  $k'A/b$  เป็นความชันของสมการเส้นตรงระหว่าง  $\ln[C_{\infty}/(C_{\infty} - C)]$  กับ  $t/V$  สำหรับ  $k'$  = สัมประสิทธิ์ของการแพร่ ซึ่งจำเป็นต้องอยู่ในเทอม  $k'A/b$  เนื่องจาก  $A$  = พื้นที่สัมผัสระหว่างของแข็ง - ของเหลว และ  $b$  = ความหนาของฟิล์มบาง ๆ รอบอนุภาคที่ถูกสกัดนั้นเป็นค่าที่วัดได้ยากและไม่สามารถวัดได้ในการทดลองนี้ ในการศึกษาได้ทำการทดลองที่ขนาดเปลือกเงาะ 1 - 2 มิลลิเมตร อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อตัวทำละลาย = 1:10 อุณหภูมิของตัวทำละลาย 30, 40, 50, 60 และ 70°เซลเซียส โดยตัวทำละลายในการศึกษาทดลองนี้ได้แก่ น้ำและสารละลายเอทานอล 50% ตัวอย่างคำนวณค่าสัมประสิทธิ์ของการแพร่ได้แสดงในภาคผนวก ง. โดยผลการคำนวณได้เปรียบเทียบในภาพที่ 4.41 และ ตารางที่ 4.4 โดยพบว่าค่า  $k'A/b$  มีค่าสูงขึ้นเมื่ออุณหภูมิของตัวทำละลายสูงขึ้น หรือการเพิ่มความร้อนให้กับตัวทำละลายจะช่วยให้สัมประสิทธิ์ของการแพร่กระจายสูงขึ้น ซึ่งทำให้สารแทนนินแพร่ออกมาในตัวทำละลายได้ดีขึ้นนั่นเอง ค่า  $k'A/b$  เมื่อใช้สารละลายเอทานอล 50% ในการสกัดจะสูงกว่าเมื่อใช้น้ำเล็กน้อย ดังแสดงในภาพที่ 4.42 โดยค่า  $k'A/b$  เพิ่มขึ้นเมื่ออุณหภูมิของตัวทำละลายสูง และมีความสัมพันธ์เป็นเส้นตรง อนึ่งค่าสัมประสิทธิ์การแพร่ ( $k'A/b$ ) ที่ได้จากการทดลองนี้เป็นค่าที่ได้จากสภาพการทดลองเฉพาะคือ ที่ความเร็วรอบการกวนโดย Magnetic stirrer ที่ความเร็วรอบ 500 รอบต่อนาที และที่ขนาดเปลือกเงาะ 1 - 2 มิลลิเมตร โดยถ้าความเร็วรอบสูงขึ้นและขนาดเปลือกเงาะเล็กลงจะทำให้ค่าสัมประสิทธิ์ของการแพร่ ( $k'A/b$ ) สูงขึ้น ส่วนค่า ( $k'A/b$ ) มีความสัมพันธ์กับอุณหภูมิสกัดเป็นเส้นตรง ดังแสดงในภาพที่ 4.42 สามารถหาเป็นสมการของความสัมพันธ์ได้ สมการที่ได้นี้มีความถูกต้อง (Valid) ภายใต้วงอุณหภูมิการทดลอง (30° - 70°เซลเซียส) เท่านั้น กล่าวคือถ้าอุณหภูมิสกัดอยู่ภายนอกช่วงอุณหภูมิดังกล่าว การใช้สมการดังกล่าวเพื่อหาค่า  $k'A/b$  จะเกิดการผิดพลาดได้ ความสัมพันธ์ค่า  $k'A/b$  กับอุณหภูมิสามารถเขียนในรูปสมการคณิตศาสตร์คือ

$$\text{ตัวทำละลายน้ำ} \quad k'A/b = 0.192T - 56.09 \quad \dots\dots\dots 4.3.1$$

$$\text{ตัวทำละลายเอทานอล} \quad k'A/b = 0.203T - 59.37 \quad \dots\dots\dots 4.3.2$$

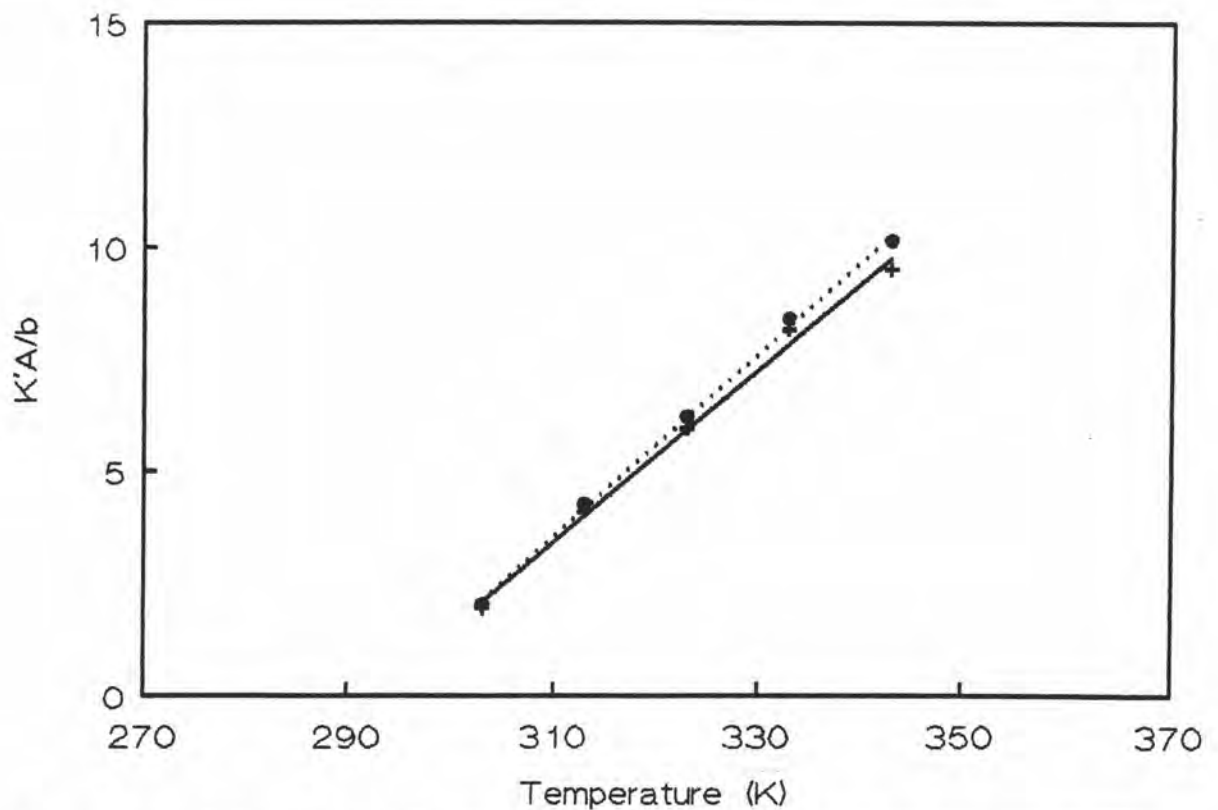
โดย T คือ อุณหภูมิสารละลาย (เคลวิน)



ภาพที่ 4.41 กราฟระหว่างค่า  $\ln [C_s / (C_s - C)]$  กับเวลา (นาที) ที่สภาวะตัวทำละลาย น้ำ และ สารละลายเอทานอล 50% อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อตัวทำละลาย 1:10 ที่อุณหภูมิแตกต่างกัน

ตารางที่ 4.4 ค่า  $k'A/b$  ที่สภาวะการทดลอง ขนาดเปลือกเงาะ 1-2 มิลลิเมตร อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อตัวทำละลาย 1:10 ตัวทำละลาย น้ำ และ 50% เอทานอล ความเร็วรอบของการกวน 500 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิสกัดต่าง ๆ

อุณหภูมิของตัวทำละลาย (องศาเซลเซียส)	$k'A/b$ (มิลลิลิตร/นาที)	
	น้ำ	50% เอทานอล
30	1.942	2.035
40	4.104	4.272
50	5.947	6.205
60	8.166	8.406
70	9.506	10.131



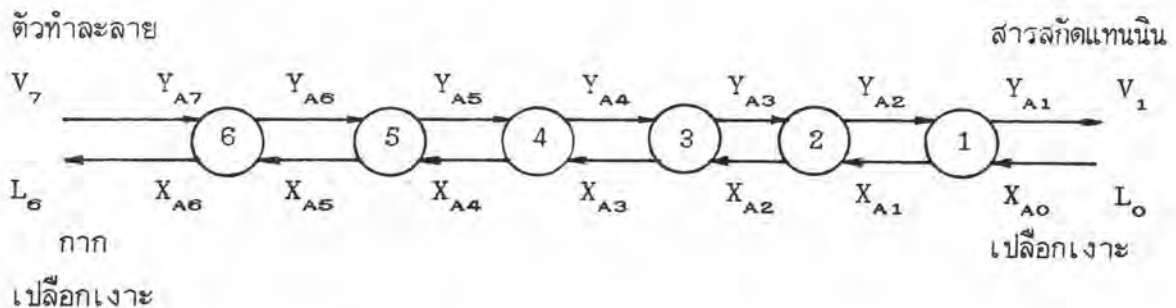
ภาพที่ 4.42 ความสัมพันธ์ระหว่างค่าสัมประสิทธิ์ของการแพร่ ( $k'A/b$ ) กับอุณหภูมิของตัวทำละลาย (เคลวิน) น้ำ และ สารละลายเอทานอล 50%



#### 4.4 การสกัดแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกัน

##### 4.4.1 เวลาสกัดที่เหมาะสม

ชุดเครื่องมือสกัดแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกันประกอบด้วยถังสกัดจำนวน 6 ถัง โดยวางเรียงต่อกันในเครื่องอัดไอน้ำ การเคลื่อนย้ายถุงเปลือกเงาะและถังสกัดเป็นแบบส่วนทางกัน ดังแสดงในภาพที่ 4.43 และได้กล่าวในรายละเอียดในบทที่ 3 มาแล้ว โดยในการทดลองขั้นต้นนี้ ได้กำหนดเวลาแช่ 1/2 และ 3 ชั่วโมง เพื่อเปรียบเทียบผลของเวลาแช่ต่อประสิทธิภาพการสกัด ข้อมูลการวิเคราะห์ปริมาณสารแทนนินในส่วน overflow ( $Y_{A1}$ ) เปรียบเทียบระหว่างเวลาแช่ 1/2 และ 3 ชั่วโมง ได้แสดงในตารางที่ 4.5



ภาพที่ 4.43 แสดงทิศทางเปลือกเงาะและตัวทำละลายเคลื่อนที่ส่วนทางกัน

ผลการทดลองที่แสดงในตารางที่ 4.5 พบว่าเวลาแช่ 1/2 และ 3 ชั่วโมง ทำให้สารแทนนินแพร่ออกมาในสารละลายได้ไม่แตกต่างกันมากนัก โดยเปรียบเทียบผลแตกต่างปริมาณแทนนินในสารละลาย ( $Y_{A1}$ ) เพิ่มขึ้นประมาณ 2 - 3% ที่สภาวะคงที่ของการสกัดที่ 3 ชั่วโมงเมื่อเปรียบเทียบกับที่เวลาสกัด 1/2 ชั่วโมง และพบว่าระบบนี้จะเข้าสู่สภาวะคงตัวเมื่อครบรอบการสกัดแล้ว 6 รอบขึ้นไป จากผลเปรียบเทียบเวลาแช่ทั้งสองไม่แตกต่างกัน ดังนั้นจึงได้กำหนดใช้เวลาแช่ในการทดลองต่อไปเท่ากับ 1/2 ชั่วโมง โดยข้อมูลการทดลองได้แสดงในภาคผนวก จ ผลการทดลองสามารถสรุปได้ดังจะกล่าวต่อไป

ตารางที่ 4.5 น้ำหนักสารแทนนินต่อน้ำหนักตัวทำละลาย (กรัม/กรัม) ที่สภาวะการทดลอง ขนาดของเปลือกเงาะ 1 - 2 มิลลิเมตร อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อน้ำ = 1:20 อุณหภูมิ 30° เซลเซียส ที่เวลาแช่ 1/2 และ 3 ชั่วโมง

รอบของการสกัด	น้ำหนักสารแทนนินต่อน้ำหนักตัวทำละลาย ( $Y_{A1}$ )		% แตกต่าง
	เวลาแช่ 1/2 ชั่วโมง	เวลาแช่ 3 ชั่วโมง	
1	$6.87 \times 10^{-3}$	$7.11 \times 10^{-3}$	3.37
2	$5.68 \times 10^{-3}$	$5.97 \times 10^{-3}$	4.86
3	$5.02 \times 10^{-3}$	$5.20 \times 10^{-3}$	3.46
4	$4.98 \times 10^{-3}$	$5.04 \times 10^{-3}$	1.19
5	$4.98 \times 10^{-3}$	$5.02 \times 10^{-3}$	0.79
6	$4.60 \times 10^{-3}$	$4.92 \times 10^{-3}$	2.54
7	$4.60 \times 10^{-3}$	$4.72 \times 10^{-3}$	2.54
8	$4.60 \times 10^{-3}$	$4.72 \times 10^{-3}$	2.54
9	$4.60 \times 10^{-3}$	$4.72 \times 10^{-3}$	2.54
10	$4.60 \times 10^{-3}$	$4.72 \times 10^{-3}$	2.54

#### 4.4.2 การหา Operating line ของระบบสกัดสารแทนนินจากเปลือกเงาะ

ระบบสกัดสารแทนนินแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกันในงานวิจัยนี้ พบว่ามีเวลาช่วงหนึ่งที่ปริมาณสารแทนนินที่ละลายออกมาในตัวทำละลายมีค่าคงที่ โดยพิจารณาจากตารางที่ 4.5 เวลาสกัด 1/2 ชั่วโมง รอบการสกัดที่ 6 ปริมาณสารแทนนินจะเริ่มคงที่ จนกระทั่งถึงรอบที่ 10 ในที่นี้มีค่าเท่ากับ  $4.46 \times 10^{-3}$  (กรัม/กรัม) สำหรับสภาวะการทดลองที่ตัวทำละลายอื่น ๆ และอุณหภูมิอื่น ๆ พบว่าปริมาณสารแทนนินจะค่อย ๆ ลดลง และในที่สุดจะคงที่เช่นเดียวกับการใช้น้ำเป็นตัวทำละลาย ดังข้อมูลที่แสดงในตารางที่ 4.6 ซึ่งข้อมูลในตารางนี้ยังชี้ให้เห็นว่าการสกัดที่อุณหภูมิ 70° เซลเซียส ช่วยให้แทนนินแพร่ออกมาในตัวทำละลายได้มากกว่าที่อุณหภูมิ 30° เซลเซียส และเมื่อพิจารณาถึงชนิดของตัวทำละลายที่ช่วยเร่งการสกัดที่อุณหภูมิกัด 30° เซลเซียส

ตารางที่ 4.6 ความเข้มข้นของสารสกัดแทนนิน (กรัม/ 100 มิลลิลิตร) ที่ขนาดเปลือกเงาะ 1 - 2 มิลลิเมตร อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อตัวทำละลาย 1:20 เวลาแช่ของ แต่ละถึง 1/2 ชั่วโมง มีอุณหภูมิการสกัดที่ 30° และ 70° เซลเซียส

รอบ ของ การ สกัด ที่	ความเข้มข้นของสารแทนนินในตัวทำละลาย ( กรัม/ 100 มิลลิลิตร) *							
	อุณหภูมิ 30° เซลเซียส				อุณหภูมิ 70° เซลเซียส			
	H <sub>2</sub> O	50%EtOH	1%Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	3%Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> O	50%EtOH	1%Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	3%Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>
1	6.84	9.36	8.21	7.58	14.09	15.41	11.49	13.85
2	5.66	7.90	7.90	7.48	11.19	14.02	11.34	12.82
3	4.99	7.57	7.84	7.56	10.94	13.92	11.03	12.61
4	4.96	7.41	7.81	7.24	10.18	12.63	10.51	12.61
5	4.96	7.01	7.78	7.18	9.89	11.97	10.23	12.45
6	4.58	7.01	7.72	7.06	9.89	8.66	8.52	12.00
7	4.58	6.61	7.63	7.06	9.06	8.66	8.52	8.55
8	4.58	6.61	7.63	7.06	7.92	8.59	8.52	8.55
9	4.58	6.61	6.86	7.06	7.92	8.59	8.52	8.55
10	4.58	6.61	6.86	7.06	7.92	8.59	8.52	8.55

\* ความเข้มข้นคูณด้วย 10<sup>-3</sup>

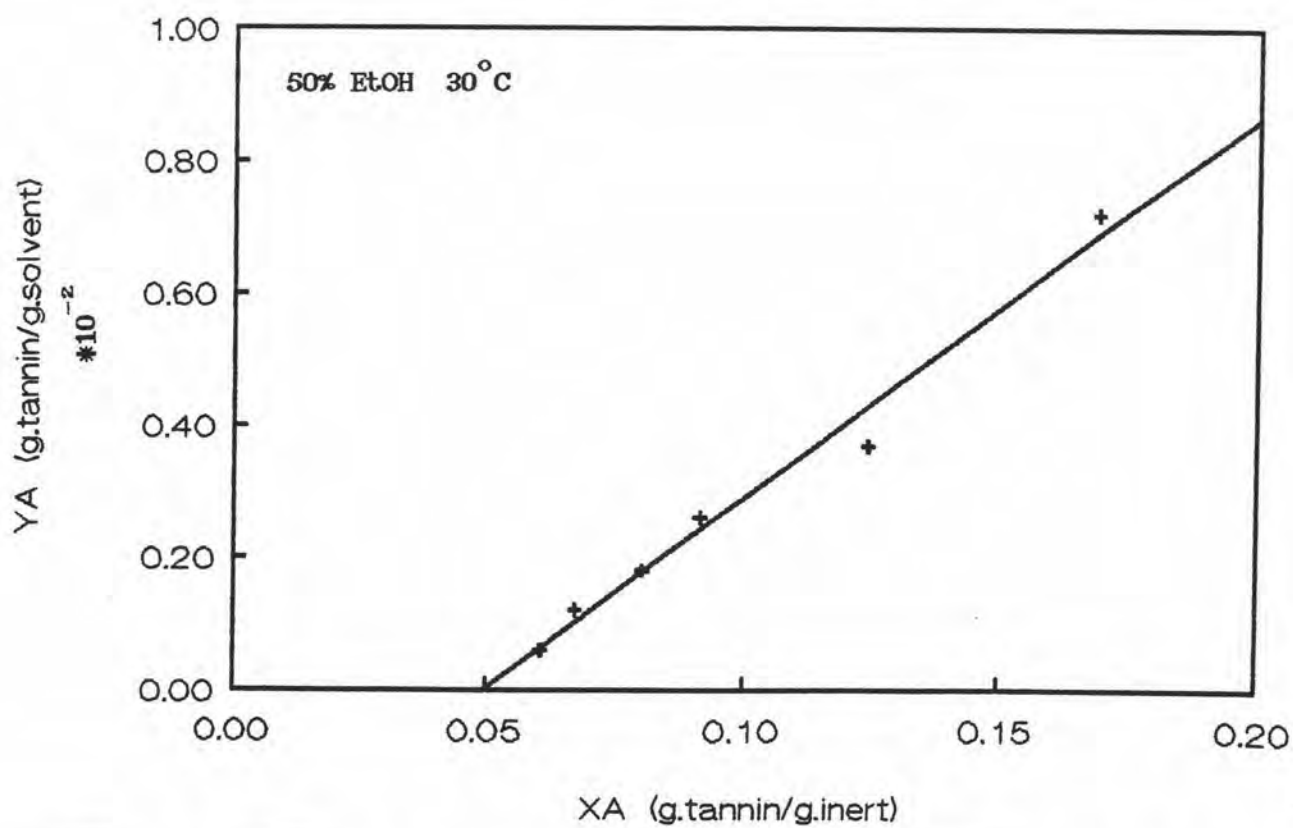
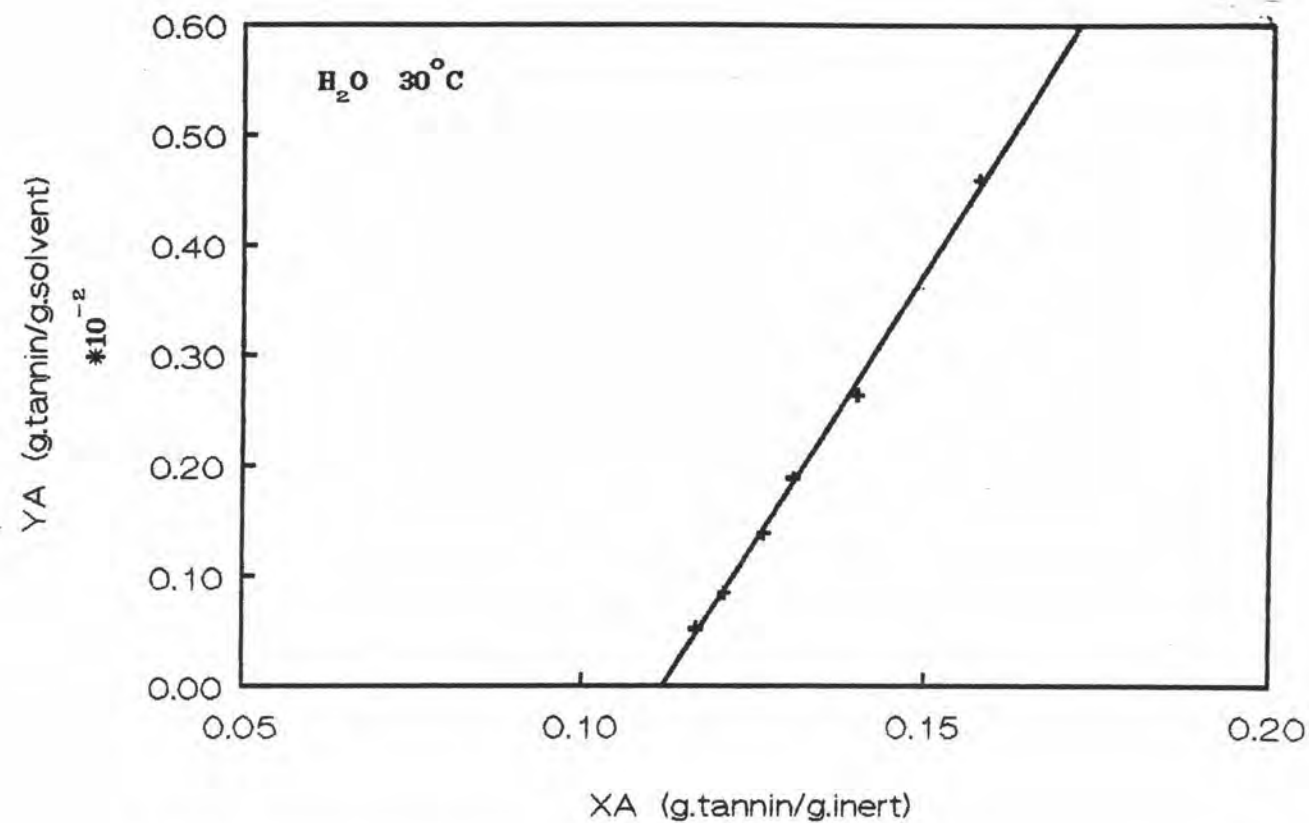
สารละลาย 3% Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> ช่วยเร่งการสกัดได้ดีกว่าสารละลาย 1% Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> และ สารละลายเอทานอล 50% โดยพิจารณาค่าความเข้มข้นของสารสกัดแทนนินในหน่วย (กรัม/100 มิลลิลิตร) ที่สภาวะคงที่ของตัวทำละลายทั้งสามเท่ากับ  $7.06 \times 10^{-3}$ ,  $6.86 \times 10^{-3}$  และ  $6.61 \times 10^{-3}$  ตามลำดับ ส่วนที่อุณหภูมิ 70° เซลเซียส ตัวทำละลายทั้งสามช่วยเร่งการสกัดได้ดีพอ ๆ กัน เนื่องจากค่าปริมาณแทนนินในสารสกัด เมื่อสกัดด้วยตัวทำละลาย 3% Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, 1% Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> และ สารละลายเอทานอล 50% เท่ากับ  $8.55 \times 10^{-3}$ ,  $8.52 \times 10^{-3}$  และ  $8.59 \times 10^{-3}$  (กรัม/ 100 มิลลิลิตร) ตามลำดับ เมื่อพิจารณาถึงปริมาณสารเคมีที่นำมาใช้ช่วยเร่งการสกัด

สารเคมีโซเดียมซัลไฟต์น่าจะเหมาะสมกว่าเนื่องจากใช้ปริมาณน้อยและมีประสิทธิภาพดีพอ ๆ กับ สารละลายเอทานอล

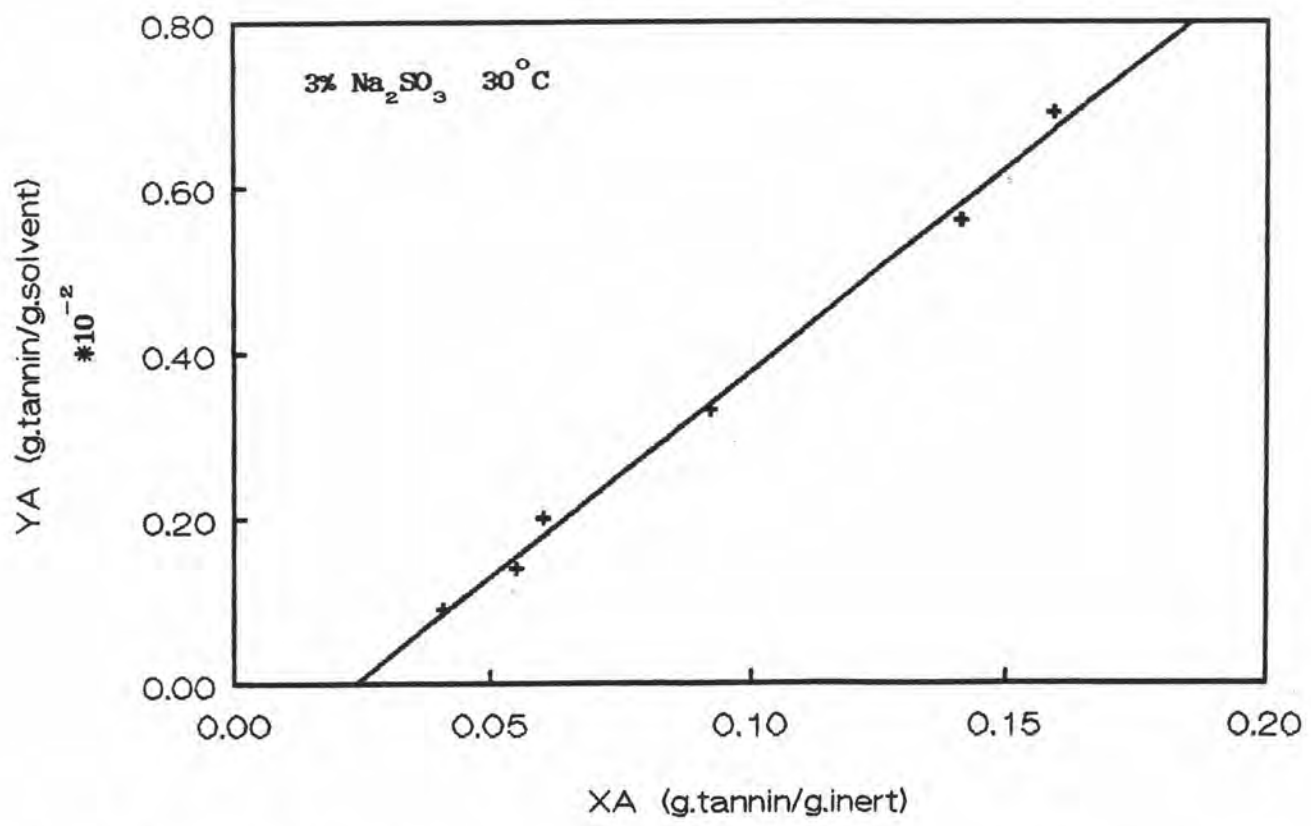
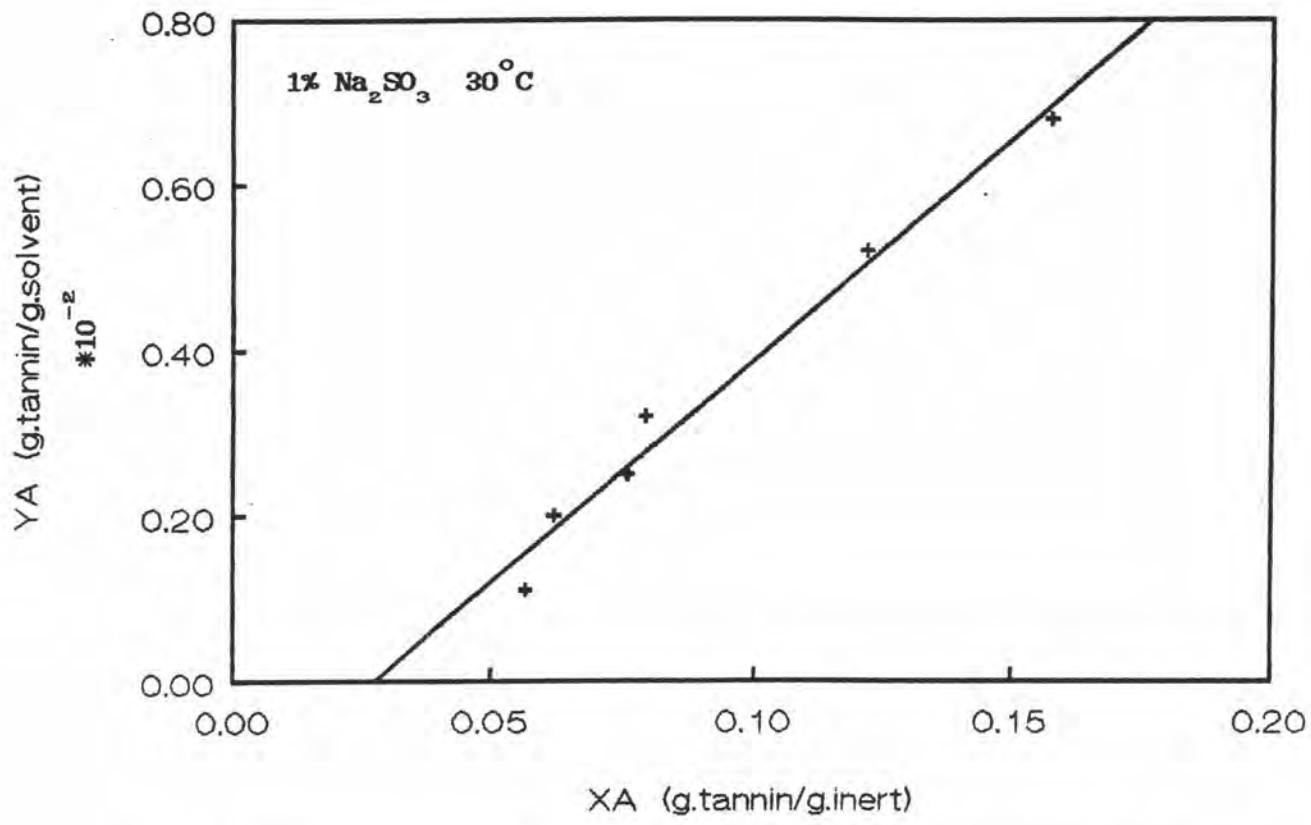
ในการทดลองเมื่อสภาวะการสกัดเข้าสู่สภาวะคงที่แล้ว ในที่นี้คือรอบการสกัดที่ 10 จะวิเคราะห์ปริมาณแทนนินในส่วนสารสกัด (overflow) และนำกากเปลือกเงาะที่เหลือในแต่ละถังไปวิเคราะห์หาปริมาณแทนนินเช่นเดียวกัน (solid phase) เพื่อนำมาคำนวณค่า น้ำหนักสารแทนนินในตัวทำละลาย/น้ำหนักตัวทำละลาย และ น้ำหนักแทนนินในเปลือกเงาะ/ น้ำหนักเปลือกเงาะ โดยมีรายละเอียดการคำนวณแสดงในภาคผนวก จ โดยค่าทั้งสองที่คำนวณได้จากสภาวะการทดลองต่าง ๆ ได้นำมาเขียนกราฟดังแสดงในภาพที่ 4.44 ถึง 4.47 เส้นกราฟที่ได้นี้เรียกว่า Operating line โดยภาพที่ 4.44 และ 4.45 แสดง Operating line ของการทดลองสกัดด้วยน้ำ สารละลายเอทานอล 50% สารละลาย 1%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  และ สารละลาย 3%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  ในน้ำ ที่อุณหภูมิ 30°เซลเซียส ส่วนที่อุณหภูมิ 70°เซลเซียส แสดงในภาพที่ 4.46 และ 4.47 สำหรับภาพที่ 4.48 เป็นการเปรียบเทียบ Operating line ทั้ง 8 เส้น ซึ่งพบว่าสารละลาย 1% และ 3%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  ช่วยเร่งการสกัดได้ดีกว่าสารละลายเอทานอล 50% เล็กน้อยเมื่อสกัดที่อุณหภูมิ 70°เซลเซียส ดังนั้นการนำไปใช้งานสกัดจริง ๆ ควรเลือกสารละลาย 1%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  เป็นตัวสกัดเนื่องจากมีประสิทธิภาพการสกัดที่สูง และใช้สารเคมีค่อนข้างน้อย

#### 4.4.3 การเปรียบเทียบระหว่างการสกัดแบบครั้งเดียวกับการกวนผสม และแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกัน

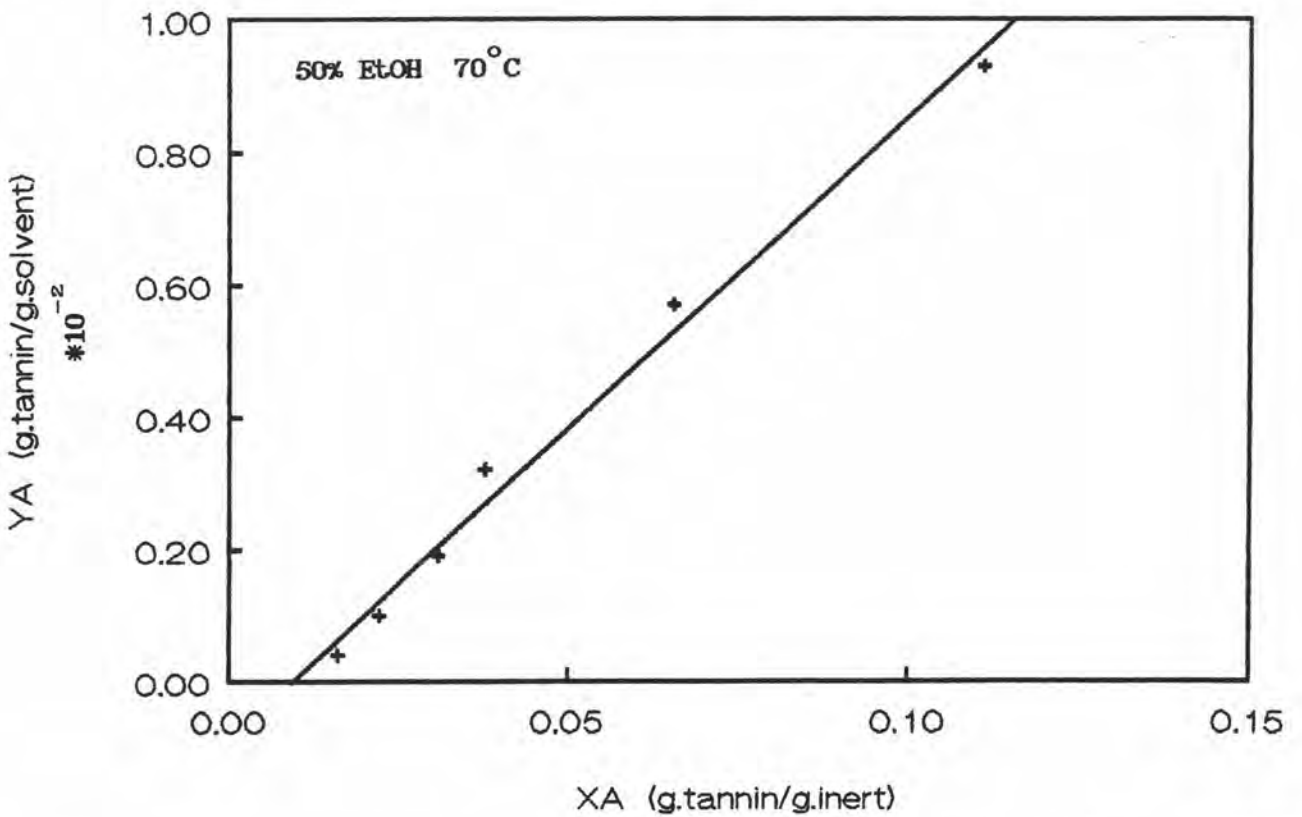
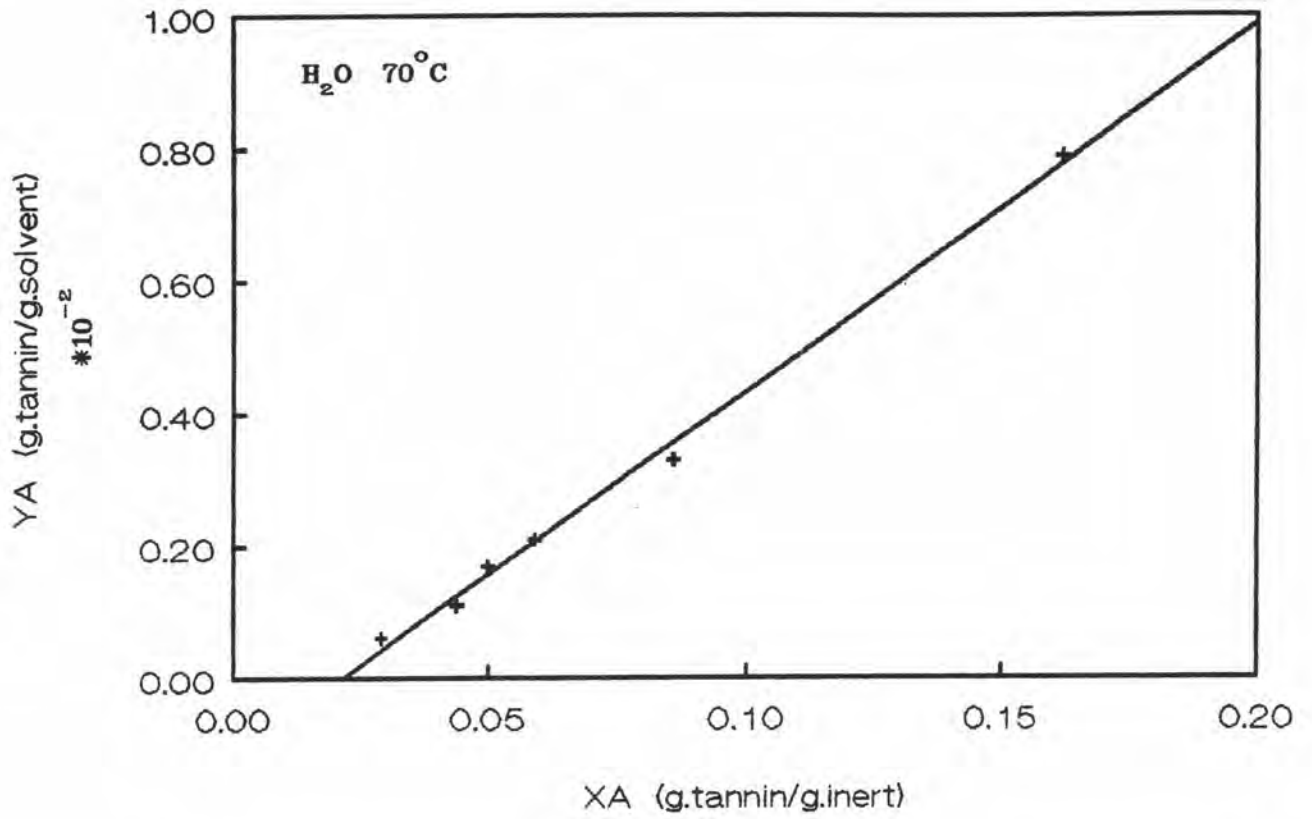
ผลการทดลองต่าง ๆ ที่ได้กล่าวไว้ในรายละเอียดมาแล้วนั้น พบว่าการสกัดแบบครั้งเดียวไม่มีการกวนผสมมีประสิทธิภาพของการสกัดต่ำ ตารางที่ 4.7 แสดงเปรียบเทียบร้อยละของแทนนินที่สกัดได้จากการทดลองสกัดแบบครั้งเดียวกับการกวนผสม และแบบสกัดกึ่งต่อเนื่อง



ภาพที่ 4.44 กราฟ Operating line ของการสกัดแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกัน ตัวทำละลาย ได้แก่ น้ำ และสารละลายเอทานอล 50% ที่อุณหภูมิ  $30^\circ$  เซลเซียส

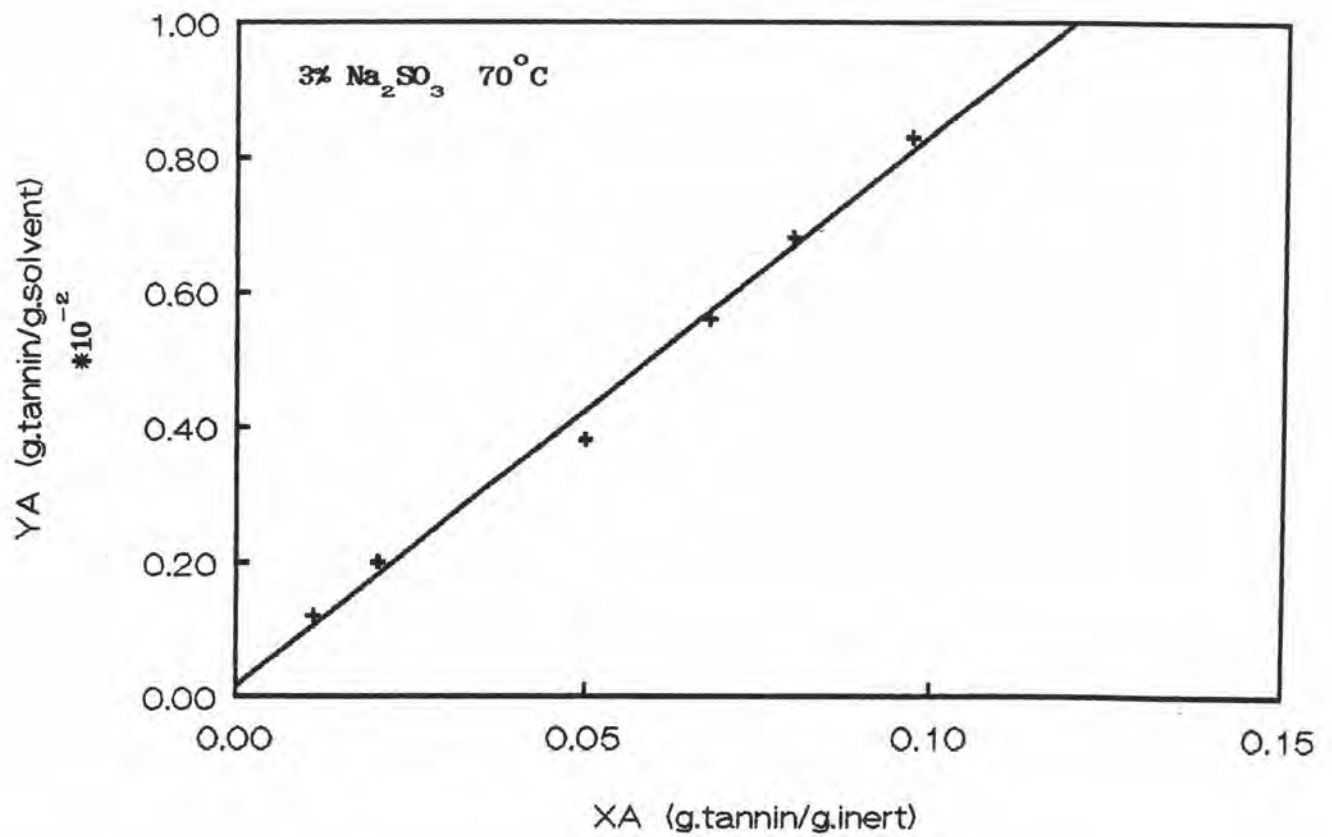
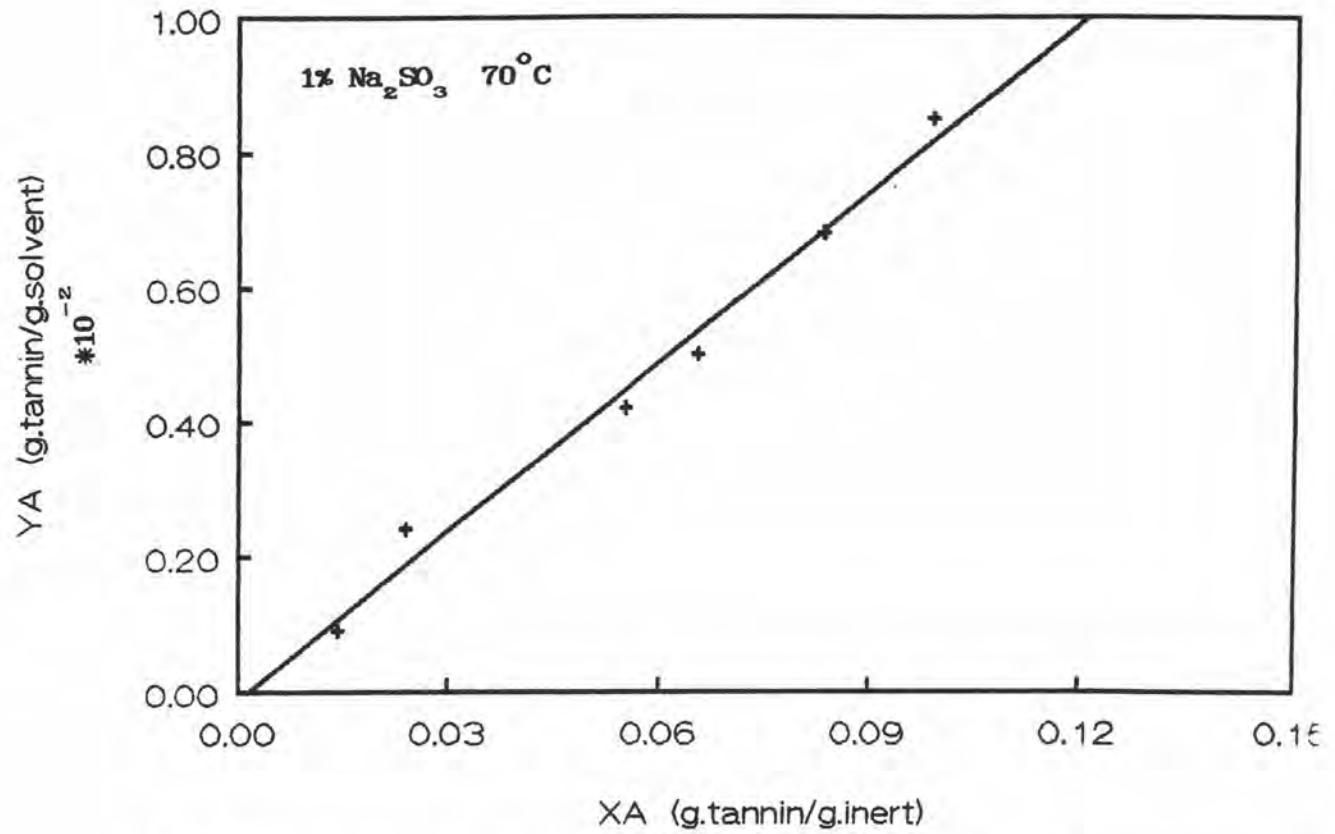


ภาพที่ 4.45 กราฟ Operating line ของการสกัดแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกัน ตัวทำละลาย ได้แก่ 1% Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> และ 3% Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> ที่อุณหภูมิ 30° เซลเซียส

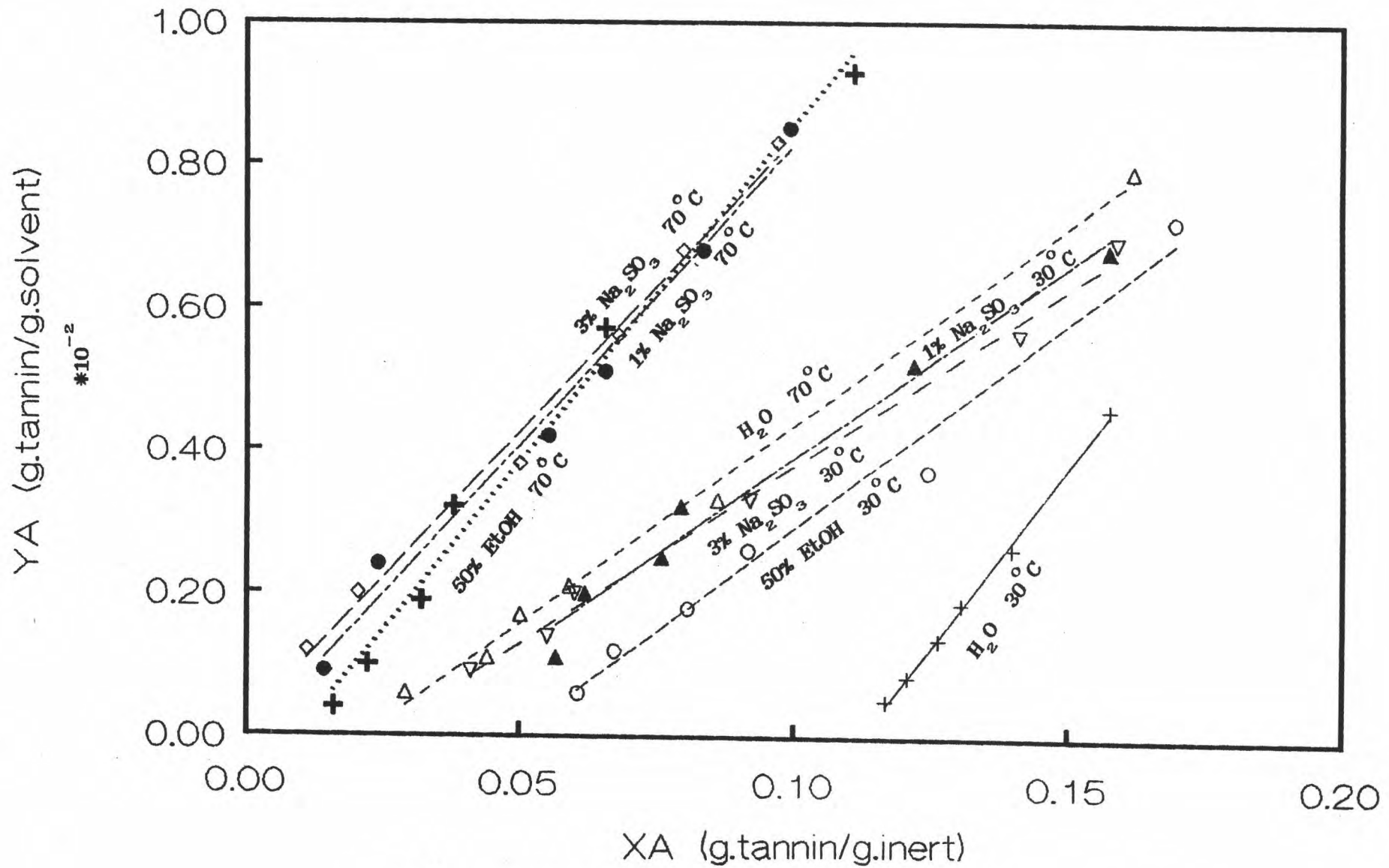


ภาพที่ 4.46 กราฟ Operating line ของการสกัดแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกัน ตัวทำละลาย ได้แก่ น้ำ และสารละลายเอทานอล 50% ที่อุณหภูมิ 70° เซลเซียส





ภาพที่ 4.47 กราฟ Operating line ของการสกัดแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกัน ตัวทำละลาย ได้แก่ 1%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  และ 3%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  ที่อุณหภูมิ 70° เซลเซียส



ภาพที่ 4.48 กราฟ Operating line ของการสกัดแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกัน สภาวะ ตัวทำละลายน้ำ สารละลายเอทานอล 50% สารละลาย 1%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  และ 3%  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  ที่อุณหภูมิสกัดต่าง ๆ

ส่วนทางกัน โดยมีสภาวะการทดลองขนาดเปลือกเงาะ 1 - 2 มิลลิเมตร อัตราส่วนเปลือกเงาะต่อตัวทำละลาย 1:20 อุณหภูมิสกัด 30° และ 70° เซลเซียส และตัวทำละลายชนิดต่าง ๆ

ตารางที่ 4.7 ร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction) ณ. สภาวะคงที่ของการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวที่มีการกวนผสมและแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกัน

ตัวทำละลาย	ร้อยละของแทนนินที่สกัดได้ (% tannin extraction)			
	อุณหภูมิ 30° เซลเซียส		อุณหภูมิ 70° เซลเซียส	
	มีการกวนผสม	กึ่งต่อเนื่องส่วนทางกัน	มีการกวนผสม	กึ่งต่อเนื่องส่วนทางกัน
น้ำ	43.38	43.20	54.61	71.73
50% เอทานอล	53.02	60.25	72.78	81.70
1% Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	65.07	69.89	73.09	82.32
3% Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	70.12	70.74	79.76	83.86

จากตารางที่ 4.7 ที่อุณหภูมิ 30° เซลเซียส ตัวทำละลายน้ำและสารละลาย 3% Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> มีประสิทธิภาพการสกัดใกล้เคียงกัน ทั้งวิธีการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวที่มีการกวนผสม และแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกัน แต่ถ้าใช้สารละลายเอทานอล 50% และ สารละลาย 1% Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> สกัดแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกันจะมีประสิทธิภาพสูงกว่า และ สารละลาย 3% Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> เป็นสารทำละลายที่มีประสิทธิภาพการสกัดสูงกว่าตัวทำละลายชนิดอื่น ๆ ส่วนที่อุณหภูมิ 70° เซลเซียส สารละลายทั้ง 4 ชนิด โดยวิธีสกัดแบบกึ่งต่อเนื่องส่วนทางกันจะมีประสิทธิภาพสูงกว่าสกัดแบบแช่ครั้งเดียวที่มีการกวนผสม และสารละลาย 3% Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> มีประสิทธิภาพการสกัดสูงสุด สารละลายเอทานอล 50% และ สารละลาย 1% Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> มีประสิทธิภาพใกล้เคียงกันและดีที่น้ำมาก อย่างไรก็ตามการสกัดที่อุณหภูมิ 30° และ 70° เซลเซียส พอที่จะสรุปได้ว่าผลการทดลองเป็นไปตามหลักการของการสกัด ซึ่งวิธีการสกัดหลายครั้งและส่วนทางกันด้วยจะมีประสิทธิภาพสูงกว่า และช่วยให้สารละลายที่สกัดได้มีความเข้มข้นสูงกว่าการสกัดแบบแช่ครั้งเดียวและมีการกวนผสม

#### 4.5 การทดลองฟอกหนัง โดยแทนนินที่สกัดจากเปลือกเงาะ

สารสกัดแทนนินที่ได้จากการทดลองนี้ได้นำมาอบให้แห้ง ได้นำมาทดลองฟอกหนังว่าได้คุณภาพเป็นอย่างไร โดยสารสกัดแทนนินนี้ได้จากการสกัดแทนนินจากเปลือกเงาะด้วยสารละลายเอทานอล 50% และหนังสัตว์ที่ใช้ทดลองฟอกหนังได้รับความอนุเคราะห์จาก ฝ่ายผลิตหนังฟอก องค์การฟอกหนัง กระทรวงกลาโหม โดยเปรียบเทียบประสิทธิภาพระหว่างแทนนินที่สกัดจากเปลือกเงาะ และแทนนินผสมระหว่างแทนนินมิโมซ่า (mimosa) กับแทนนินเปลือกเงาะ ในอัตราส่วน 60:40 วิธีการฟอกหนังได้แบ่งออกเป็น 5 ขั้นตอนคือ ขั้นตอนแรกจะแช่หนังด้วยสารละลายแทนนินที่มีความเข้มข้น 2°โบเมย์ (Baume') โดยมีรายละเอียดการแช่หนังแสดงในภาพที่ 4.49



ภาพที่ 4.49 ขั้นตอนการฟอกหนังในสารละลายแทนนินทั้งสองชนิด

ขั้นตอนหนึ่ง ๆ ของการแช่จะตัดหนึ่งในแนวขวาง (cross section) เพื่อตรวจดูการซึมของสารแทนนินเข้าไปทำปฏิกิริยาเคมีกับโปรตีนในหนัง พบว่าแทนนินที่ผสมระหว่างมิโมสากับแทนนินเปลือกเงาะสามารถฟอกหนังให้สุกได้ภายในเวลา 11 วัน ที่ความเข้มข้นของสารละลายแทนนินผสม 4 องศาโบเมย์ ในขณะที่แทนนินจากเปลือกเงาะเพียงชนิดเดียวไม่สามารถฟอกให้หนังสุกได้โดยใช้เวลาราว 1 เดือน และได้เพิ่มความเข้มข้นของสารละลายแทนนินจากเปลือกเงาะถึง 10° โบเมย์ แสดงว่าคุณภาพของแทนนินเปลือกเงาะยังไม่ดีพอที่จะฟอกหนังให้สุก สำหรับแทนนินมิโมสซึ่งเป็นแทนนินที่นำเข้ามาจากต่างประเทศ มีปริมาณสารแทนนินในสารสกัดแห้งสูงกว่า 50% และมีปริมาณ insoluble ต่ำมากไม่เกิน 2% เมื่อเปรียบเทียบกับสารสกัดเปลือกเงาะซึ่งมีค่า insoluble สูง และมีค่าสารแทนนินในสารสกัดแห้งต่ำ (ระหว่าง 30 - 40%) จึงมีคุณภาพต่ำกว่าแทนนินมิโมส

การฟอกหนังขึ้นอยู่กับความสามารถของสารแทนนินที่แพร่เข้าไปทำปฏิกิริยากับโปรตีนในหนังสัตว์ การใช้สารเคมีโซเดียมซัลไฟด์เพื่อช่วยเพิ่มการละลายของสารแทนนินจึงมีความจำเป็น เนื่องจากช่วยให้สารแทนนินละลายน้ำได้ดีขึ้น สำหรับงานวิจัยครั้งนี้ใช้สารสกัดแห้งแทนนินที่ถูกสกัดจากเปลือกเงาะด้วยสารละลายเอทานอล 50% คุณสมบัติของสารสกัดแทนนินแห้งที่มีปริมาณ insoluble สูง ซึ่งเป็นอุปสรรคขัดขวางการซึมของสารแทนนินเข้าไปในหนังสัตว์ ดังนั้นควรเลือกใช้สารเคมีโซเดียมซัลไฟด์เติมลงในสารละลายแทนนินเพื่อเพิ่มการละลายของแทนนินในน้ำ

ประเด็นสำคัญผลการทดลองฟอกหนังโดยใช้ผลิตภัณฑ์สกัดจากเปลือกเงาะ คือจำเป็นต้องผสมกับสารแทนนินจากมิโมส ทั้งนี้เนื่องจากผลิตภัณฑ์สกัดจากเปลือกเงาะนี้มีคุณภาพต่ำ แต่อย่างไรก็ตามการสกัดสารแทนนินจากเปลือกเงาะจะสามารถช่วยลดการสั่งเข้าสารแทนนินจากต่างประเทศได้ส่วนหนึ่ง นอกจากนั้นยังเป็นการใช้ประโยชน์วัสดุเหลือทิ้งอีกด้วย อนึ่งควรหาวิธีปรับปรุงกระบวนการผลิตหรือสกัดแทนนินจากเปลือกเงาะ และการทำให้สารละลายแทนนินเป็นสารสกัดแห้ง เพื่อให้ได้สารสกัดแทนนินแห้งที่มีปริมาณแทนนิน และคุณภาพสูงขึ้นเพียงพอที่จะนำไปใช้งานฟอกหนังได้ดีขึ้น