

วิจารณ์ผลการทดลอง

5.1 การวิเคราะห์หาปริมาณแทนนินในผลิตภัณฑ์แทนนิน

การทดลองหาปริมาณแทนนินในผลิตภัณฑ์แทนนินทั้ง 2 วิธีได้แก่ Colormetric method และ Lowenthal method ซึ่งเป็นวิธีมาตรฐานที่ใช้กันอยู่ ทั้งสองวิธีนี้มีข้อดีข้อเสียพอสรุปได้ดังนี้

5.1.1 Colormetric method นิยมใช้หาปริมาณแทนนินในน้ำผลไม้ต่าง ๆ

- ข้อดี ใช้เครื่องมือ Spectrophotometer มาวัดปริมาณการดูดกลืนแสง (absorbance) ซึ่งจะมีความแม่นยำกว่าการวัดด้วยสายตา
- ข้อเสีย สารละลายที่จะนำมาวัดได้ต้องมีความเจือจางมาก ๆ ประมาณ 0.1 - 0.5 มิลลิกรัมต่อ 50 มิลลิลิตร เพราะฉะนั้นข้อผิดพลาดในการวิเคราะห์จึงอยู่ที่การเตรียมสารละลาย

5.1.2 Lowenthal method ใช้หาปริมาณแทนนินในผลิตภัณฑ์แทนนินที่นำมาพอกหนังเช่น ที่องค์การพอกหนัง

- ข้อดี สารละลายที่นำมาวิเคราะห์มีประมาณ 2-3 กรัมต่อ 250 มิลลิลิตร ซึ่งสะดวกในการเตรียม
- ข้อเสีย หาปริมาณแทนนินโดยการ titrate ซึ่งจุด end point ที่ได้ไม่สามารถมองเห็นได้ชัดเจน ทำให้ผิดพลาดในการคำนวณหาปริมาณแทนนิน

5.2 การสกัดแบบวิธีการแช่และแยกสารละลายออกจากกากโดยใช้เครื่องบีบ

5.2.1 สกัดครั้งเดียว ผลการทดลองพอพิจารณาได้ดังนี้

1. ปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้โดยใช้น้ำประปาที่มีค่า conductivity ประมาณ 300 mho และน้ำกลั่นซึ่งมีค่า conductivity ประมาณ 10 mho นั้นเกือบใกล้เคียงกัน จากรูปกราฟที่ 4.1 แสดงให้เห็นว่าเมื่อเพิ่มปริมาณน้ำที่ใช้สกัดหรือเพิ่มอัตราส่วนระหว่าง L:S จะได้ปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินเพิ่มขึ้นจนถึงค่า L:S ประมาณ 10:1 (ml/gm) และมากกว่านี้ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้จะเริ่มคงที่ประมาณ 17 เปอร์เซ็นต์ของน้ำหนักเปลือกไม้

2. เมื่อเพิ่มอุณหภูมิของสารละลายที่ใช้สกัด จากรูปที่ 4.2 แสดงให้เห็นว่าปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ที่อัตราส่วนระหว่าง L:S หนึ่ง ๆ จะสูงขึ้นเมื่ออุณหภูมิของสารละลายสูงขึ้น และที่อุณหภูมิของสารละลายสกัดหนึ่ง ๆ ปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินจะสูงขึ้นเมื่อเพิ่มอัตราส่วนระหว่าง L:S จนถึงอัตราส่วน L:S เท่ากับ 10:1 และมากกว่านี้ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้จะเริ่มคงที่ปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้สรุปได้ดัง ตารางที่ 5.1

ตารางที่ 5.1 แสดงปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้สูงสุดที่อุณหภูมิต่าง ๆ ($^{\circ}\text{C}$)

อุณหภูมิ ($^{\circ}\text{C}$) ของการสกัด	ข.น. ผลิตภัณฑ์แทนนิน/ น.น. เปลือกไม้ ที่ (L:S=10:1)	ข.น. ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้/ น.น. ทั้งหมดในเปลือกไม้
30	17.0	43.8
45	18.2	46.8
60	20.1	51.8
70	21.5	55.4
80	23.3	60.0

3. ผลการใช้สารเคมีช่วยในการสกัด จากรูปที่ 4.3 แสดงให้เห็นว่า สารเคมี Na_2SO_3 ที่ใส่ลงไปจะช่วยทำให้ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้สูงขึ้นเรื่อย ๆ เมื่อปริมาณ Na_2SO_3 ที่ใส่เพิ่มขึ้น จนถึงจุดหนึ่ง เมื่อเติม Na_2SO_3 ลงไปอีกผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้จะไม่เพิ่มขึ้น และปริมาณของ Na_2SO_3 ที่ใส่เพื่อให้ได้ผลิตภัณฑ์แทนนินสูงขึ้นยังขึ้นอยู่กับปริมาณของน้ำที่ใช้สกัดสรุปได้ดัง ตารางที่ 5.2

ส่วนสารเคมี NaHSO_3 จะช่วยในการสกัดดังรูปที่ 4.4 แต่ไม่มากเหมือนสารเคมี Na_2SO_3

ตารางที่ 5.2 แสดงปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้สูงสุด โดยใช้สารเคมี Na_2SO_3 ช่วยในการสกัด

L:S (ml/gm) ที่อุณหภูมิ 80 °ซ	%น.น. Na_2SO_3 / น.น. เปลือกไม้	%น.น. ผลิตภัณฑ์แทนนิน / น.น. เปลือกไม้	%น.น. ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ / น.น. ทั้งหมดในเปลือกไม้
2	5	18.7	48.2
3	5	31.1	80.1
4	3	30.7	79.1
5	1	29.2	75.3
7	1	27.6	71.1

4. วิเคราะห์หาปริมาณแทนนินในผลิตภัณฑ์แทนนิน โดยนำผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ตามสภาวะต่าง ๆ มาวิเคราะห์หาปริมาณแทนนินด้วยวิธี Colormetric method ผลการทดลองแสดงในตาราง 4.2 พอสรุปได้ว่า ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดในสารละลายที่อุณหภูมิต่ำจะมีปริมาณแทนนินต่ำ จะสูงขึ้นเมื่ออุณหภูมิของสารละลายสูงขึ้น และยิ่งสูงขึ้นเมื่อใส่สารเคมี Na_2SO_3 ช่วยสกัด ตัวอย่างเช่นที่อัตราส่วน L:S เท่ากับ 5:1 ปริมาณแทนนินในผลิตภัณฑ์แทนนินเป็นดังนี้

อุณหภูมิ °ซ	30	45	60	70	80	
%น.น. แทนนินต่อ น.น. ผลิตภัณฑ์แทนนิน	46.3	42.0	42.8	55.1	55.1	
%น.น. Na_2SO_3 ต่อ น.น. เปลือกไม้ ที่ 80 °ซ	0	1	2	3	4	5
%น.น. แทนนินต่อ น.น. ผลิตภัณฑ์แทนนิน	55.1	57.4	56.6	56.2	57.2	58.2

5.2.2 สกัดหลายครั้ง การทดลองนี้ทำเพื่อที่จะหาค่าผลการสกัดให้มากที่สุด สรุปปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ในตารางที่ 5.3

ตารางที่ 5.3 แสดงผลการสกัดผลิตภัณฑ์แทนนินจากเปลือกไม้โกงกาง แบบแช่หลายครั้งโดยใช้
น้ำประปาเป็นตัวสกัด

L:S (ml/gm)	%น.น. Na ₂ SO ₃ / น.น. เปลือกไม้	%น.น. ผลิตภัณฑ์แทนนิน/ น.น. เปลือกไม้				%น.น. ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ /น.น. ทั้งหมดในเปลือกไม้			
		สกัด ๕ 1 ครั้ง	สกัด ๕ 2 ครั้ง	สกัด ๕ 3 ครั้ง	สกัด ๕ 4 ครั้ง	สกัด ๕ 1 ครั้ง	สกัด ๕ 2 ครั้ง	สกัด ๕ 3 ครั้ง	สกัด ๕ 4 ครั้ง
3:1	0	14.3	18.9	21.4	23.9	36.8	48.7	55.2	61.6
	1		30.1				77.6		
	5	29.8				76.8			
4:1	0	19.0	22.4	25.4	28.2	50.0	57.7	65.5	72.7
	3	30.8				79.4			
5:1	0	20.9	26.5	29.0	29.2	53.9	68.3	74.7	75.2
	2	30.2				77.8			
7:1	0	21.8	28.7	30.9	31.8	56.2	74.0	79.6	82.0
	2	30.6				78.9			

จากตารางที่ 5.3 จะเห็นว่า ปริมาณน้ำที่ใช้สกัดน้อยผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้จะต่ำจะ
สูงขึ้นเมื่อเพิ่มจำนวนครั้งที่ใช้สกัด และจะสูงขึ้นอีกเมื่อใส่ Na₂SO₃ ช่วยในการสกัด เมื่อเพิ่ม
ปริมาตรน้ำที่ใช้สกัด ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้จะสูง จำนวนครั้งที่ใช้สกัดจะลดลง และสาร Na₂SO₃
ที่ใส่ลดลงแต่สารละลายที่สกัดได้จะมีความเข้มข้นต่ำ

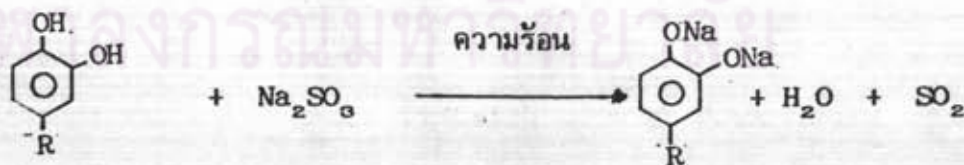
จากผลการทดลองจะเห็นว่าผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้จะอยู่ในช่วง 30 เปอร์เซ็นต์ของ
น้ำหนักเปลือกไม้ หรือ 77.0 เปอร์เซ็นต์ของที่มีอยู่ในเปลือกไม้ เนื่องจากช่วงที่แยกกากและสาร
ละลายออกจากกันโดยใช้เครื่องบีบจะมีเปลือกไม้บางส่วนติดอยู่กับผ้ากรอง เมื่อนำมาสกัดใหม่เป็น
ครั้งที่ 2 ปริมาณเปลือกไม้จะลดลงทำให้ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ลดลง

ปริมาณแทนนินในผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดจากสภาวะแตกต่างกัน จะไม่เท่ากันอธิบายได้ว่า (28) แทนนินในผลิตภัณฑ์แทนนินประกอบด้วย phenol substance เชื่อมเกาะกันอยู่ในการวิเคราะห์ปริมาณแทนนินกลุ่มไฮดรอกซิลจะทำปฏิกิริยาหรือรวมตัวกับสารเคมี $KMnO_4$ และ phenol reagent เกิดสารประกอบเชิงซ้อนที่มีสีเพื่อที่จะแสดงถึงปริมาณแทนนินที่มีอยู่เมื่อสารแทนนินถูกความร้อน phenol substance ที่อยู่รอบ ๆ จะถูกแตกแยกออกมาตั้งสมการเคมี



จากสมการเคมีจะเห็นว่า สารแทนนินมี phenol substance (1) และ (2) เกาะอยู่ เมื่อถูกความร้อน phenol substance (1) และ (2) จะถูกแยกออกมา และมีกลุ่มไฮดรอกซิลเพิ่มขึ้นไปอีก ทำให้ปริมาณแทนนินในผลิตภัณฑ์แทนนินที่นำมาวิเคราะห์มีปริมาณแทนนินมากขึ้น

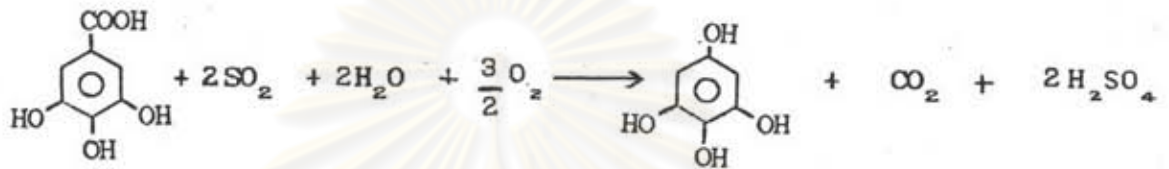
ส่วนสารเคมี Na_2SO_3 จะเข้าทำปฏิกิริยากับกลุ่มไฮดรอกซิลของ phenol substance ซึ่งมีคุณสมบัติเป็นกรด เกิดเป็นเกลือ sodium phenoxide มีคุณสมบัติเป็นกลาง ซึ่งละลายน้ำได้ดี และค่า pH ของสารละลายสูงขึ้นตั้ง สมการเคมี



phenol substance

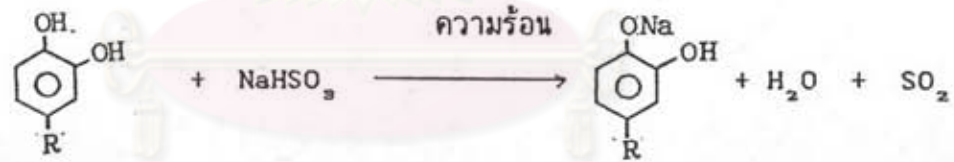
(ก๊าซ)

เพราะฉะนั้นผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้จะสูง นอกจากนี้จะเกิดก๊าซซัลเฟอร์ไดออกไซด์ (SO_2) เป็นสารฟอกสีที่ทำให้ผลิตภัณฑ์แทนนินมีสีอ่อน เมื่อนำมาฟอกหนึ่ง หนึ่งที่จะฟอกจะมีสีอ่อน นอกจากนี้ก๊าซ SO_2 ยังทำปฏิกิริยากับผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้คือ พวก carboxylic acid เช่น gallic acid ได้สารพวก phenol substance ทำให้ปริมาณแทนนินในผลิตภัณฑ์สูงขึ้น ดังสมการ



gallic acid

ส่วนสารเคมี NaHSO_3 จะช่วยในการสกัดทำนองเดียวกับสาร Na_2SO_3 ดังสมการเคมี



phenol substance

(ก๊าซ)

แต่ให้ผลการสกัดต่ำกว่าที่ใช้สาร Na_2SO_3 เมื่อปริมาณของสารทั้งสองที่ช่วยในการสกัดเท่ากัน เนื่องจาก Na_2SO_3 จำนวน 1 โมเลกุล เมื่อทำปฏิกิริยากับ phenol substance จะให้ sodium phenoxide ใน phenol substance จำนวน 2 กลุ่ม ส่วนสาร NaHSO_3 จะให้ sodium phenoxide จำนวน 1 กลุ่ม

5.3 ผลการสกัดในถังกวน

การหาปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินที่แยกสกัดในถังกวนกับเวลาที่ใช้ จากรูปที่ 4.6 และ รูปที่ 4.7 พอสรุปได้ว่า ผลการสกัดจะขึ้นอยู่กับเวลาและขนาดของเปลือกไม้คือ เปลือกไม้ ขนาดเล็กเวลาที่ใช้ในการสกัดจะน้อยปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้จะสูง ส่วนเปลือกไม้ขนาดใหญ่เวลาที่ใช้สกัดจะมากและปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดจะต่ำ ดังตารางที่ 5.4

ตารางที่ 5.4 แสดงปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ เวลาที่ใช้สกัด ขนาดของเปลือกไม้ที่อัตรา ส่วนระหว่าง L:S ต่าง ๆ

ขนาดของเปลือก ไม้	เวลาที่ใช้สกัด (min)	ข.น. ผลิตภัณฑ์แทนนิน/ น.น. เปลือกไม้ที่ L:S ต่างๆ					ข.น. ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้/ น.น. ทั้งหมดที่มีอยู่ในเปลือกไม้				
		3:1	5:1	7:1	10:1	12:1	3:1	5:1	7:1	10:1	12:1
<0.5 mm.	10	8.4	10.0	12.7	14.3	14.6	21.6	25.8	32.7	36.8	37.6
0.5 mm.-1 mm.	40	7.6	8.7	11.1	12.1	13.3	19.6	22.4	28.6	31.2	34.3
1 mm.- 2 mm.	60	-	7.4	8.8	9.5	10.0	-	19.1	22.7	24.5	25.8
2 mm.- 4 mm.	90	-	6.4	6.9	7.1	8.1	-	16.5	17.8	18.3	20.9

เมื่อพิจารณาทางทฤษฎีของการถ่ายเทมวล ในการสกัดแบบไม่ต่อเนื่องในหัวข้อ 2.2.1 สมการถ่ายเทมวลคือ

$$Na = k a_p (C_{\infty} - C) \dots\dots\dots 2.1$$

$$\text{และ } C / C_{\infty} = 1 - e^{-J/V} \dots\dots\dots 2.4$$

$$\text{เมื่อ } J = 1/ka_p$$

จากสมการทั้งสองจะเห็นว่าตัวแปรที่มีผลต่อการสกัดคือ พื้นที่ผิวสัมผัสระหว่างของแข็งกับของเหลวต่อปริมาตรของของผสม (a_p) ซึ่งจะแปรตามขนาดของอนุภาคที่ใช้สกัด ถ้า

เปลือกไม่มีขนาดเล็กพื้นที่ผิวสัมผัสจะสูง ผลผลิตกึ่งแทนนินที่สกัดได้จะสูง และเวลาที่ใช้ในการสกัด (t) จะต่ำ

ส่วนความเร็วของใบพัดจะทำให้ของแข็งสัมผัสกับตัวละลายเกิดรูปแบบการไหล (flow pattern) ทำให้เพิ่มอัตราการถ่ายเทมวล รูปแบบการไหลของของไหล (fluid) หรือ slurry ของผสมในถังกวนขึ้นกับสมบัติทางกายภาพของของไหลหรือของผสม ความเร็วของการกวน รูปร่างทางเรขาคณิตและลักษณะโครงสร้างของใบพัด แต่ในการทดลองนี้เพียงแต่เพิ่มความเร็วของการกวน ในช่วง 690, 820 และ 1100 รอบต่อนาที แต่ก็ไม่ได้ทำให้ปริมาณผลผลิตกึ่งแทนนินที่สกัดได้เพิ่มขึ้นอย่างชัดเจน เพราะฉะนั้นแสดงว่าผลผลิตกึ่งแทนนินที่ diffuse ออกมาไม่ขึ้นกับความเร็วของใบพัดในช่วงนี้

5.4 ผลการสกัดแบบกึ่งต่อเนื่องสวนทางกัน

ผลการทดลองพิจารณาจากรูปที่ 4.8 ก ข ค ง จ และ 4.9 พอสรุปได้ว่า

5.4.1 สภาวะที่เหมาะสมในการสกัด ที่อัตราการไหลของน้ำและอัตราการบ้อนของเปลือกไม้หนึ่ง ๆ ปริมาณผลผลิตกึ่งแทนนินที่สกัดได้และความเข้มข้นของสารละลายสกัดจะเพิ่มขึ้นเมื่อจำนวนครั้งที่สกัด (stage) เพิ่มขึ้น แสดงในตารางที่ 5.5 แต่เมื่อเพิ่มอัตราการไหลของน้ำจะไม่มีผลต่อการสกัด คือปริมาณผลผลิตกึ่งแทนนินที่สกัดได้จะไม่เพิ่มขึ้นแสดงในรูป 4.9

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 5.5 แสดงผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ ผลการสกัด ที่อัตราการไหลของน้ำ และอัตราการบ่อนเปลือกไม้ต่าง ๆ

อัตราการไหลของน้ำ (litre/hr) และอัตราการ บ่อนเปลือกไม้ (gm/10min)	L:S (ml/gm)	%น.น.ผลิตภัณฑ์แทนนิน/ น.น. เปลือกไม้			%น.น.ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัด /น.น. ทั้งหมดในเปลือกไม้		
		สกัด2 ครั้ง	สกัด3 ครั้ง	สกัด4 ครั้ง	สกัด2 ครั้ง	สกัด3 ครั้ง	สกัด4 ครั้ง
น้ำ 15 เปลือกไม้ 400	6.25:1	19.5	23.0	25.8	50.3	59.3	66.5
" " 500	5.00:1	16.7	18.4	22.9	43.0	47.4	59.0
" " 600	4.17:1	11.5	14.5	16.9	29.6	37.4	43.5
" " 750	3.33:1	8.6	10.2	11.0	22.2	26.3	28.3
น้ำ 20 เปลือกไม้ 400	8.33:1	21.4	25.0	27.5	55.1	64.4	70.9
" " 500	6.67:1	16.2	19.4	22.2	41.8	50.0	67.0
" " 600	5.55:1	14.7	17.5	19.4	37.9	45.1	50.1
" " 750	4.44:1	8.4	10.0	11.0	21.6	26.0	28.3
น้ำ 25 เปลือกไม้ 400	10.42:1	21.4	24.8	27.9	55.1	63.9	71.9
" " 500	8.33:1	18.3	20.2	22.2	47.2	52.1	57.2
" " 600	6.94:1	14.5	17.7	18.6	37.4	45.6	47.9
" " 750	5.55:1	8.0	9.1	10.9	20.6	23.4	28.1
น้ำ 30 เปลือกไม้ 400	12.50:1	21.1	24.6	27.7	54.4	63.4	71.4
" " 500	10.00:1	16.4	19.8	21.1	42.3	51.0	54.4
" " 600	8.33:1	13.3	15.4	16.8	34.3	32.7	43.3
" " 750	6.67:1	8.8	11.5	13.1	22.7	29.6	33.8

จากตารางที่ 5.5 แสดงให้เห็นว่า อัตราการไหลของน้ำคองที่ ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้จะลดลงเรื่อย ๆ เมื่อเพิ่มปริมาณการบ้อนเปลือกไม้ (10 นาทีต่อครั้ง) แสดงในรูป 4.9 ส่วนความเข้มข้นของสารละลายสกัดจะค่อย ๆ สูงขึ้น จนถึงจุดหนึ่งแล้วเริ่มลดลงแสดงในรูป 4.8 จ

5.4.2 อัตราการบ้อนเปลือกไม้ เมื่ออัตราการไหลของน้ำคองที่ อัตราการบ้อนเปลือกไม้เปลี่ยนไปเป็น 7 , 10 , 15 , 20 นาทีต่อครั้ง โดยแต่ละครั้งให้ปริมาณเปลือกไม้ที่บ้อนคองที่ผลปรากฏว่าที่อัตราการบ้อน 10, 15, 20 นาทีต่อครั้งจะให้ผลิตภัณฑ์แทนนินใกล้เคียงกัน แต่ที่อัตราการบ้อน 7 นาทีต่อครั้งจะให้ผลิตภัณฑ์แทนนินต่ำกว่า แสดงในรูป 4.11 และตาราง 5.6

ตารางที่ 5.6 แสดงผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ ความเข้มข้นของสารละลายสกัด ที่อัตราการบ้อนเปลือกไม้ต่าง ๆ (นาทีต่อครั้ง) โดยให้อัตราการไหลของน้ำ 15 ลิตรต่อชั่วโมง เปลือกไม้บ้อนครั้งละ 500 กรัม

อัตราการบ้อนเปลือกไม้ (min./time)	L:S (ml/gm)	ข.น. ผลิตภัณฑ์แทนนิน / น.น. เปลือกไม้			ข.น. ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัด / น.น. ทั้งหมดในเปลือกไม้		
		สกัด2 ครั้ง	สกัด3 ครั้ง	สกัด4 ครั้ง	สกัด2 ครั้ง	สกัด3 ครั้ง	สกัด4 ครั้ง
7	3.50:1	12.4	14.0	16.7	32.0	36.1	43.0
10	5.00:1	17.1	18.2	22.9	44.1	46.9	59.0
15	7.50:1	17.6	19.0	20.7	45.4	50.0	53.4
20	10.00:1	15.9	20.5	22.0	41.0	52.8	56.7

5.4.3 การใช้สารเคมีช่วยในการสกัด สารเคมีโซเดียมซัลไฟต์ (Na_2SO_3) จะช่วยในการสกัดให้ได้ผลิตภัณฑ์แทนนินสูงขึ้น และจำนวนครั้ง (stage) ที่สกัดลดลง ดังรูปที่ 4.13 และตารางที่ 5.7

ตารางที่ 5.7 แสดงผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ และผลการสกัดที่ปริมาณ Na_2SO_3 ต่าง ๆ โดยให้อัตราการไหลของน้ำ 15 ลิตรต่อชั่วโมง อัตราการบ้อนเปลือกไม้ 7 นาที ต่อครึ่งเปลือกไม้บ้อนครึ่งละ 500 กรัม หรือ L:S = 3.50:1

ข.น. Na_2SO_3 / น.น. เปลือกไม้	ข.น. ผลิตภัณฑ์แทนนิน / น.น. เปลือกไม้			ข.น. ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้ / น.น. เปลือกไม้		
	สกัด2ครั้ง	สกัด3ครั้ง	สกัด4ครั้ง	สกัด2ครั้ง	สกัด3ครั้ง	สกัด4ครั้ง
0	12.4	14.0	16.7	32.0	36.1	43.0
1	12.9	16.8	18.6	33.2	43.3	47.9
2	13.9	18.9	17.6	35.8	48.7	45.4
3	15.8	17.5	18.1	40.7	45.1	46.6

การสกัดแบบกึ่งต่อเนื่องสวนทางกันจะเห็นได้ว่า ปริมาณผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดออกมาจะขึ้นอยู่กับ อัตราการบ้อนเปลือกไม้ ปริมาณเปลือกไม้ที่ใส่ในตะแกรง และจำนวนครั้งสกัด ส่วนอัตราการไหลของน้ำจะไม่มีผลต่อการสกัดเนื่องจากการถ่ายเทมวลในการสกัดจะเกิดเป็น 2 ช่วง ช่วงแรกเกิดภายในตะแกรงคือผลิตภัณฑ์แทนนินจะแพร่กระจายจากเปลือกมาสู่สารละลายที่อยู่ภายในตะแกรง ช่วงต่อไปจะแพร่กระจายออกมภายนอกตะแกรงเพราะฉะนั้นอัตราการไหลของน้ำจะไม่ช่วยในการสกัดเนื่องจาก น้ำที่ไหลจะอยู่ภายนอกตะแกรงจึงไม่ช่วยการถ่ายเทมวล เมื่อปริมาณเปลือกไม้ในตะแกรงหรืออัตราการบ้อนเปลือกไม้สูงเกินไป เปลือกไม้จะอยู่เต็มตะแกรงทำให้เกิดการถ่ายเทมวลได้ช้า ผลิตภัณฑ์แทนนินที่สกัดได้จะต่ำ

5.5 ผลการฟอกหนัง

แทนนินที่สกัดจากเปลือกไม้โกงกาง (21) ส่วนใหญ่จะเป็นแทนนินชนิด *condense tannin* สารละลายแทนนินหรือน้ำฝาดจะมีความเป็นกรดสูงมี pH ประมาณ 4.0 เมื่อทิ้งไว้นาน ๆ

จะเกิดการ phlobaphenes ซึ่งจะตกตะกอนลงมา ทำการแก้ไขโดยผ่านกระบวนการ sulphitation คือ ต้มกับสารเคมีโซเดียมซัลไฟต์ (Na_2SO_3) ก่อนที่จะอบแห้ง ทำให้แทนนินละลายได้ง่ายขึ้น เนื่องจากขนาดของ colloidal particle เล็กลงเพราะฉะนั้นการฟอกหนังด้วยแทนนินที่สกัดจากเปลือกไม้โกงกางจะใช้ Na_2SO_3 เป็นตัวลดความเป็นกรด หรือปรับ pH ก่อนที่จะนำมาฟอกหนัง ผลการทดลองของหนังที่ฟอกด้วยแทนนินชนิดต่าง ๆ แสดงในรูปที่ 4.14 สีและลักษณะเป็นดังนี้

- ก. แทนนินมิโมสา ให้สี น้ำตาลครีม ลักษณะของหนัง นุ่มและอ่อน
- ข. แทนนินเซลท์นัท ให้สี น้ำตาลเหลือง ลักษณะของหนัง นุ่มและอ่อน
- ค. แทนนินที่สกัดจากเปลือกไม้โกงกาง ให้สี น้ำตาลแดงมีสีคล้ำบางส่วน ลักษณะของหนังแข็งกระด้าง
- ง. แทนนินที่สกัดจากเปลือกไม้โกงกางเติม Na_2SO_3 ปริมาณ 2 เปอร์เซ็นต์ของผลิตภัณฑ์แทนนินจะให้สีน้ำตาลแดงอ่อน ลักษณะของหนังแข็งกระด้างน้อยกว่า ค.
- จ. แทนนินที่สกัดจากเปลือกไม้โกงกางเติม Na_2SO_3 ปริมาณ 4 เปอร์เซ็นต์ของผลิตภัณฑ์แทนนินจะให้สีน้ำตาลแดงอ่อน ลักษณะของหนังแข็งกระด้างน้อยกว่า ง.
- ฉ. แทนนินที่สกัดจากเปลือกไม้โกงกางเติม Na_2SO_3 ปริมาณ 6 เปอร์เซ็นต์ของผลิตภัณฑ์แทนนินให้สีน้ำตาลแดงอ่อนมีสีคล้ำตลอดทั้งแผ่น ลักษณะของหนังแข็งกระด้างน้อยกว่า จ.

สรุปผลการฟอกหนังได้ดังนี้

- หนังที่ฟอกด้วยแทนนินต่างชนิดกันจะให้สีต่างกัน ส่วนแทนนินที่สกัดจากเปลือกไม้โกงกางเมื่อนำมาฟอกหนัง สารละลายแทนนินจะมีสีน้ำตาลแดงและเกิดตะกอนที่เรียกว่า Phlobaphenes หนังที่ได้จะมีสีน้ำตาลแดงและคล้ำบางส่วน เมื่อเติม Na_2SO_3 ลงไปจะไม่เกิดตะกอนและหนังที่ฟอกจะมีสีอ่อนลงไม่มีสีคล้ำในช่วงประมาณ 2, 4 เปอร์เซ็นต์ของน้ำหนักผลิตภัณฑ์แทนนิน แต่ถึง 6 เปอร์เซ็นต์หนังที่ฟอกจะมีสีคล้ำลง เนื่องจากสาร Na_2SO_3 ที่เติมลงไปฟอกสีต่าง ๆ และย่อยพวก gum ซึ่งเป็นสาเหตุให้เกิดสีคล้ำ เมื่อเติมมากเกินไปทำให้สารละลายมีคุณสมบัติเป็นด่างทำให้ดูดออกซิเจนจึงมีสีเข้มหนังที่ฟอกจึงมีสีคล้ำด้วย

- หนังที่ฟอกด้วยแทนนินที่สกัดจากเปลือกไม้โกงกางจะมีความแข็งกระด้างและไม่สม่ำเสมอมากกว่าหนังที่ฟอกด้วยแทนนินจากต่างประเทศคือ มิโมสา เซลท์นัท ทั้งนี้อธิบายได้จาก pH ของสารละลายแทนนินที่ฟอกหนัง pH ของสารละลายแทนนินที่เติมผลิตภัณฑ์แทนนินแต่ละวัน (เติมวันละ 20 กรัมต่อลิตร) แสดงในตารางที่ 5.8



ตารางที่ 5.8 แสดง pH ของสารละลายแทนนินที่เติมผลิตภัณฑ์แทนนินแต่ละวัน (เติมวันละ 20 กรัมต่อลิตร) แทนนินที่นำมาจากต่างประเทศ

เวลา (days)	pH ของสารละลายแทนนิน	
	มิโมสา	เชลท์นัท
1	6.70	5.13
2	6.48	4.88
3	6.13	4.80
4	6.20	4.30
5	6.36	4.11
6	6.25	4.08

จากตารางที่ 5.8 จะเห็นว่า pH ของสารละลายแทนนินแต่ละวันใกล้เคียงกันตลอด เมื่อเพิ่มปริมาณแทนนินลงในสารละลาย เนื่องจากการพองตัวของหนังขึ้นอยู่กับหมู่ ไฮโดรเจนไอออน และการหดตัวของหนังขึ้นอยู่กับความฝืด เพราะฉะนั้นคุณภาพของหนังที่ฟอกจึงขึ้นอยู่กับ pH ของสารละลายแทนนิน ถ้า pH ของสารละลายแทนนินคงที่ปริมาณแทนนินที่ซึมผ่านเข้าไปในหนังจะคงที่ทำให้หนังที่ฟอกมีความนุ่มสม่ำเสมอ ไม่เกิดรอยย่น ส่วนสารละลายแทนนินที่สกัดจากเปลือกไม้ โกงกาง pH ของสารละลายแสดงในตารางที่ 5.9

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 5.9 แสดง pH ของสารละลายแทนนินที่เติมผลิตภัณฑ์แทนนินแต่ละวัน
(เติมวันละ 20 กรัมต่อลิตร) แทนนินที่สกัดจากเปลือกไม้โกงกาง

เวลา (Days)	pH ของสารละลายแทนนินที่เติม Na_2SO_3 ปริมาณต่างๆ (% ของ น.น.ผลิตภัณฑ์แทนนิน)			
	0	2	4	6
1	6.40	6.90	7.33	7.40
2	6.11	6.60	7.03	7.23
3	5.33	6.00	6.65	7.20
4	5.20	5.78	6.21	6.65
5	5.03	5.36	5.75	5.59
6	4.85	5.21	5.42	5.95

จะเห็นว่า pH ของสารละลายจะสูงและลดลงเรื่อย ๆ เมื่อเติมปริมาณแทนนินเพิ่มขึ้นเรื่อย ๆ ทำให้หนึ่งเกิดความแข็งกระด้างและรอยย่น

ศูนย์วิทยทรัพยากร
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย