

บทที่ 4

ผลการทดลองและวิจารณ์

4.1 สมบัติของเกลี่ยเนื้องอกกระจะกเทศคิน

4.1.1 ส่วนประกอบทางเคมีของเกลี่ยเนื้องอกกระจะกเทศคิน

การวิเคราะห์ส่วนประกอบทางเคมีของเกลี่ยเนื้องอกกระจะกเทศคิน แสดงในตารางที่ 4.1

ตารางที่ 4.1 ส่วนประกอบทางเคมีของเกลี่ยเนื้องอกกระจะกเทศคิน

รายการ	ปริมาณที่ได้จากการวิเคราะห์
โปรตีน (P)	$21.0 \pm 0.09\%$
ไขมัน (L)	$2.1 \pm 0.03\%$
ความชื้น (M)	$76.4 \pm 0.06\%$
เต้า (A)	$1.1 \pm 0.02\%$
คาร์โบไฮเดรต (C) (By Different)	
$= 100 - (\% M + \% L + \% P + \% A)$	0 %
ค่าพลังงานความร้อน (By Different)	
$= (\% C \times 4) + (\% L \times 9) + (\% P \times 4)$	$103.1 \pm 0.05 \text{ kcal/100g}$

หมายเหตุ - ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าเฉลี่ย 5 ชุด

ตารางที่ 4.2 ส่วนประกอบทางเคมีของเศษเนื้อนกกระจากเทศคิบจากแหล่งอ้างอิง

รายการ	ปริมาณ*	ปริมาณ**
โปรตีน (P)	22.2%	21.2%
ไขมัน (L)	1.6%	1.0%
ความชื้น (M)	75.1%	76.7%
เหล้า (A)	1.1%	1.1%
คาร์โบไฮเดรต (C) (By Different)	0	0
= $100 - (\% M + \% L + \% P + \% A)$		
ค่าพลังงานความร้อน (By Different)	103.2 kcal/100g	93.8 kcal/100g
= $(\% C \times 4) + (\% L \times 9) + (\% P \times 4)$		

*ที่มา : *Paleari *et al.* (1998) และ **Sales and Hayes (1996)

ตารางที่ 4.1 และตารางที่ 4.2 พบว่าการวิเคราะห์ส่วนประกอบทางเคมีของเศษเนื้อนกกระจากเทศคิบที่ใช้ในงานวิจัยได้ผลลัพธ์คล้ายกับค่าจากแหล่งอ้างอิง

4.1.2 ส่วนประกอบทางเคมีของกลูเตน (Gluten) และโปรตีนถั่วเหลืองสกัด (Soy Protein Isolated, SPI)

ส่วนประกอบทางเคมีของกลูเตน และ SPI ซึ่งเป็นสารยึดเกาะ (Binder) ที่ใช้ในงานวิจัยนี้แสดงในตารางที่ 4.3

ตารางที่ 4.3 ส่วนประกอบทางเคมีของกําลูเตน และ โปรตีนถั่วเหลืองสกัด

ผลการวิเคราะห์ทางเคมี	ชนิดสารยึดเกาะ (Binder)	
	กําลูเตน	โปรตีนถั่วเหลืองสกัด
	(Gluten)	(Soy Protein Isolated)
โปรตีน (%)	74.7±0.09	91.3±0.07
ไขมัน (%)	1.1±0.05	0.7±0.04
ความชื้น (%)	7.7±0.08	3.7±0.07
เต้า (%)	0.7±0.04	3.8±0.03
คาร์โบไฮเดรต (%)	15.6±0.07	0.4±0.01

หมายเหตุ - ตัวเลขที่แสดงในตารางเป็นค่าเฉลี่ย 5 ชุด

ตารางที่ 4.4 ส่วนประกอบทางเคมีของกําลูเตน และ โปรตีนถั่วเหลืองสกัดจากแหล่งอ้างอิง

ผลการวิเคราะห์ทางเคมี	ชนิดสารยึดเกาะ (Binder)	
	กําลูเตน*	โปรตีนถั่วเหลืองสกัด**
	(Gluten)	(Soy Protein Isolated)
โปรตีน (%)	77	90
ไขมัน (%)	1.1	0.5
ความชื้น (%)	8	4.5
เต้า (%)	0.7	3.5
คาร์โบไฮเดรต (%)	18	1.5

ที่มา : *ประเสริฐ และคณะ (2527) และ ** ระบบออนไลน์ <http://www.spccouncil.org/SoyProtein.html>

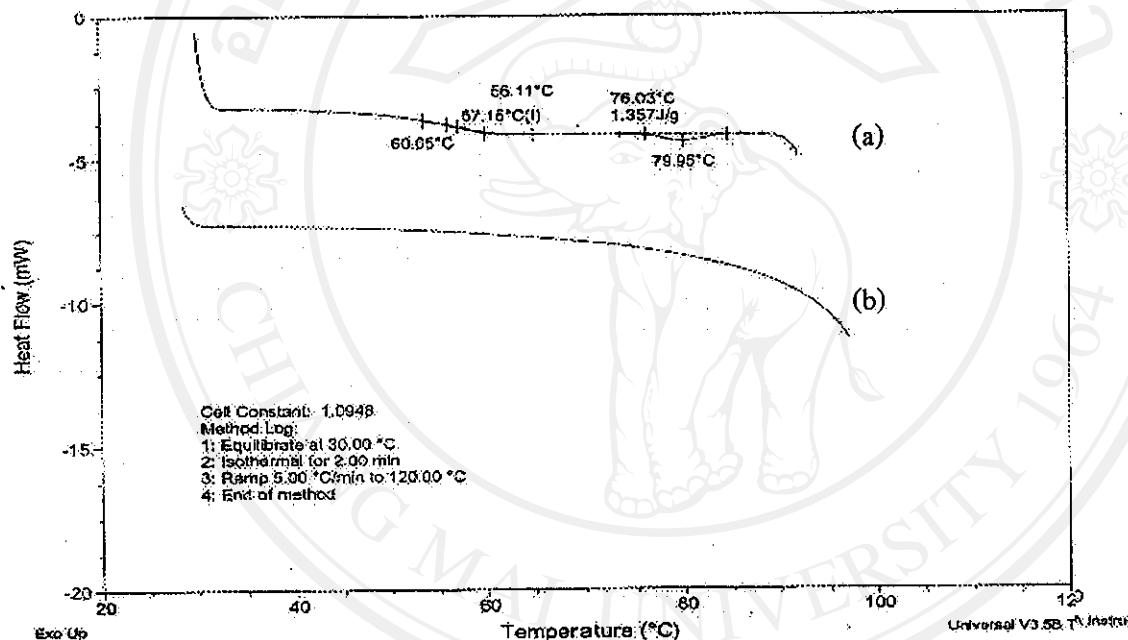
ตารางที่ 4.3 และตารางที่ 4.4 พบว่าการวิเคราะห์ส่วนประกอบทางเคมีของกําลูเตน และ โปรตีนถั่วเหลืองสกัด มีค่าใกล้เคียงกับแหล่งอ้างอิง

จากส่วนประกอบทางเคมีของ SPI จะพบว่ามีค่าโปรตีนที่สูงมาก เนื่องจากได้ผ่านกระบวนการผลิตที่สกัดเฉพาะโปรตีนออกมานา ทำให้มีสมบัติที่ใช้เป็นสารยึดเกาะได้ดี (Chin *et al.*, 1999) จากการวิเคราะห์กําลูเตน พบว่ามีโปรตีนต่ำกว่าของ SPI เพราะมีส่วนของคาร์โบไฮเดรตมากกว่า กําลูเตน

ประกอบด้วยโปรตีน 2 ชนิดได้แก่ Glutelin และ Gliadin โดยโปรตีน Glutelin ช่วยเพิ่มความยืดหยุ่นและเหนียว (Elasticity) ส่วนโปรตีน Gliadin จะทำหน้าที่เป็นตัวบinder นิค่า Adhesive สูงทำให้มีลักษณะเหนียว (Apichartsrangkoon, 2001)

ดังนั้นจะเห็นว่ากูลูเตน และ SPI เหมาะสมที่จะใช้เป็นสารยึดเกาะ เนื่องจากมีโปรตีนสูง และช่วยพัฒนาผลิตภัณฑ์ให้มีความยืดหยุ่น (Elasticity) เพิ่มขึ้น เป็นที่ยอมรับของผู้บริโภค

4.1.3 ศึกษาอุณหภูมิในการเสียสภพของโปรตีนโดยเนื้อนがらะจอกเทศชั้นรูปดิบ และเศษเนื้อนがらะจอกเทศชั้นรูปสุก โดยใช้เทคนิค Differential Scanning Calorimetry



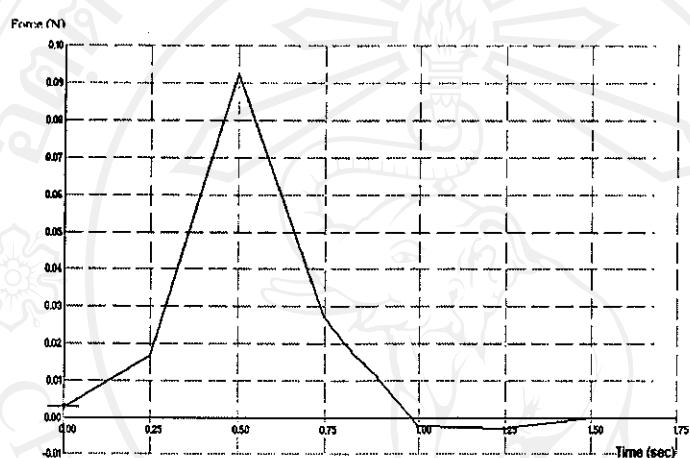
รูปที่ 4.1 อุณหภูมิในการเสียสภพของเศษเนื้อนがらะจอกเทศดิบและเศษเนื้อนがらะจอกเทศชั้นรูปสุก

จากรูปที่ 4.1 (a) อุณหภูมิในการเสียสภพของเศษเนื้อนがらะจอกเทศดิบเกิด Endothermic Peak อยู่ 2 ช่วง คือ ช่วงที่ 1 เกิดการเสียสภพของโปรตีนไมโอซิน (Myosin) ที่อุณหภูมิ 60.05 องศาเซลเซียส และช่วงที่ 2 เกิดการเสียสภพของโปรตีนแอคติน (Actin) ที่อุณหภูมิ 79.95 องศาเซลเซียส ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของ Comfort and Howell (2003) แสดงให้เห็นว่าอุณหภูมิที่ทำให้เศษเนื้อ

นอกกระจากเทศาเสียสภาพ คือ อุณหภูมิ 79.95 องศาเซลเซียส ซึ่งถ้านำเศษเนื้อนอกกระจากเทศาไปผ่านกระบวนการແປງรูป จะต้องใช้อุณหภูมิสูงกว่า 79.95 องศาเซลเซียส

รูปที่ 4.1 (b) เศษเนื้อนอกกระจากเทศาขึ้นรูปที่ผ่านการต้มจนได้อุณหภูมิไขกลาง 90 ± 1 องศาเซลเซียส นาน 5 นาที พนว่าไปร์ตินเศษเนื้อนอกกระจากเทศาขึ้นรูปได้เสียสภาพอย่างสมบูรณ์ เมื่องจากไม่พบ Endothermic Peak จึงเหมาะสมที่จะใช้ในกระบวนการผลิตเศษเนื้อนอกกระจากเทศาขึ้นรูป

4.1.4 ศักยภาพความเหนียวของเจล (Gel strength)



รูปที่ 4.2 ค่าความเหนียวของเจลของเศษเนื้อนอกกระจากเทศาคิบ

พนว่าค่าแรงกดสูงสุด (Maximum Force) ของเศษเนื้อนอกกระจากเทศาคิบ มีค่า 0.94 นิวตัน น้อยมาก เมื่อเปรียบเทียบกับค่าความเหนียวของเจลของเศษเนื้อนอกกระจากเทศาขึ้นรูปสูก ซึ่งอยู่ประมาณ 11.15 – 25.84 นิวตัน (ตารางที่ 4.7) ทั้งนี้เกิดจากไปร์ตินของเนื้อในรูปธรรมชาติ (Native Form) มีลักษณะเป็นเจลที่มีน้ำเป็นส่วนประกอบอยู่มาก

4.1.5 ศึกษาสมบัติวิสโโคอิล่าสติกของเศษเนื้อนกกระจากเทศดิน พร้อมหาแบบจำลองการพักความเค้นที่เหมาะสม

4.1.5.1 การหาแบบจำลองการพักความเค้นที่เหมาะสมของเศษเนื้อนกกระจากเทศดิน

จากการภาพการพักความเค้นของเศษเนื้อนกกระจากเทศดิน ได้กราฟลักษณะดังรูปที่ 4.3 ดังนั้น จึงขออภัยด้วยการหาแบบจำลอง

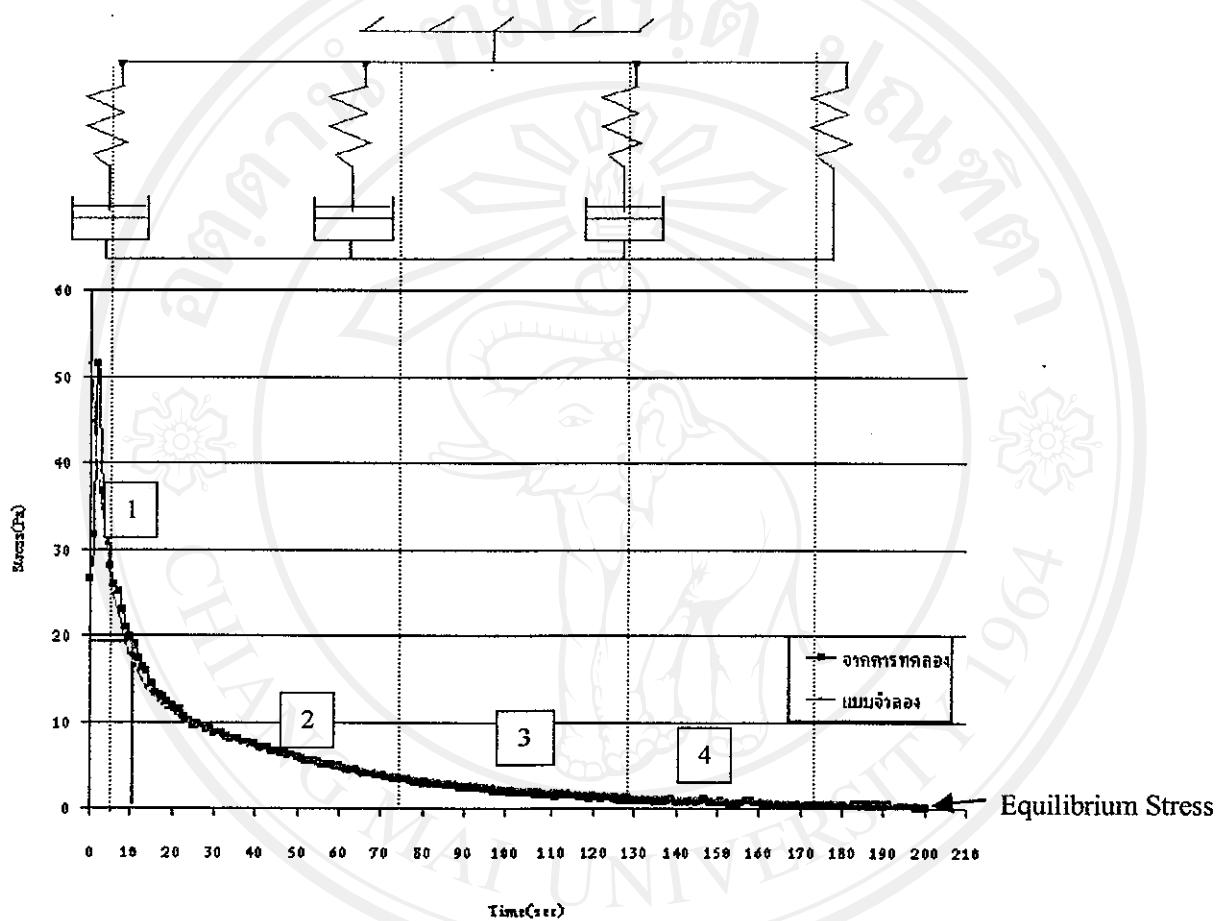
กราฟการพักความเค้นจากการทดลอง มีลักษณะเป็นแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 3 องค์ประกอบกับสปริงอิสระ 1 หน่วย ดังนั้นจึงหาค่าตัวแปรของแบบจำลองจากราฟ ซึ่งมีค่าตัวแปรดังนี้ $\sigma_e = 0$, $(\sigma_1 - \sigma_2) = 35.17$ และ $\lambda_{rel} = 5$ (รายละเอียดในภาคผนวก ค) แทนค่าตัวแปรในสมการของแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 1 องค์ประกอบ แล้ว plot ค่าเปรียบเทียบกับกราฟที่ได้จากการทดลอง ได้สมการ และกราฟเปรียบเทียบดังรายละเอียดในภาคผนวก ค พนว่ายังไม่เหมาะสมกับกราฟที่ได้จากการทดลอง ดังนั้นจึงทำการเปรียบเทียบแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 4 องค์ประกอบ มีการปรับค่าตัวแปรและมีการเพิ่มตัวแปรเข้าไปอีก 4 ตัว คือ $\sigma_e = 0$, $(\sigma_1 - \sigma_2) = 35.17$, $(\sigma_2 - \sigma_3) = 1.99$ $(\sigma_3 - \sigma_4) = 14.29$, $\lambda_{rel1} = 5$, $\lambda_{rel2} = 14$ และ $\lambda_{rel3} = 55$ ซึ่งสามารถเขียนเป็นสมการได้ดังนี้

$$\sigma(t) = 0 + (35.17) \exp\left[\frac{-t}{(5)}\right] + (1.99) \exp\left[\frac{-t}{(14)}\right] + (14.29) \exp\left[\frac{-t}{(55)}\right] \quad 4.1$$

จากการเปรียบเทียบแบบจำลองข้างต้น พนว่าแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 3 องค์ประกอบ กับสปริงอิสระ 1 หน่วย มีความเหมาะสมที่สุด เนื่องจากกราฟการพักความเค้นระหว่างจากการทดลอง และจากสมการแบบจำลองมีรูปแบบที่ประกับได้สนิท และแบบจำลองนี้สามารถนำไปใช้ในการอธิบายถึงสมบัติวิสโโคอิล่าสติกของเศษเนื้อนกกระจากเทศดิน ได้

4.5.1.2 สมบัติวิสโโคอิเลาสติกของเศษเนื้อนกกระจากเทศดิน

จากแบบจำลอง 4 องค์ประกอบนั้นประกอบด้วยแบบจำลองแมกซ์เวลล์ (Maxwell Model) 3 องค์ประกอบ และสปริงอิสระ (Free Spring) 1 หน่วย สามารถเขียนสมบัติวิสโโคอิเลาสติกของเศษเนื้อนกกระจากเทศดินได้จากแบบจำลองดังกล่าว พบว่าได้ กราฟการพักรความเห็น ดังรูปที่ 4.3



รูปที่ 4.3 กราฟการพักรความเห็นของเศษเนื้อนกกระจากเทศดินแสดงความสัมพันธ์กับแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 3 องค์ประกอบและสปริงอิสระ 1 หน่วย

รูปที่ 4.3 กราฟการพักรความเห็นประกอบด้วย แบบจำลองแมกซ์เวลล์ 3 องค์ประกอบ คือกับ สปริงอิสระ 1 หน่วย ชื่อสปริง (Spring) ใช้แทนสมบัติความยืดหยุ่น (Elastic) และลูกสูบ (Dashpot) ใช้แทนสมบัติความไถลหนึบ (Viscous) คือกันแบบอนุกรม เมื่อสปริงเกิดแรงม้ากระทำ จึงทำให้ลูกสูบ

เคลื่อนที่คงอย่างรวดเร็ว จึงทำให้ลักษณะการไอลหนีดของแบบจำลองแมกซ์เวลล์เด่นกว่าลักษณะความยืดหยุ่น

จากราฟการพักรความเค้นสามารถแบ่งออกเป็น 4 ช่วง คือ ช่วงที่ 1 เป็นช่วงที่ Stress ลดลง เป็นฟังก์ชันกับเวลา จากราฟช่วงนี้ประกอบด้วยแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 1 องค์ประกอบ เมื่อเกิดแรงม้ากระทำจึงทำให้ถูกสูบไอลลงอย่างรวดเร็ว จากราฟแสดงให้เห็นอย่างชัดเจนว่าความชันของ Graf ลดลงอย่างรวดเร็วเข่นกัน ตัวอย่างเช่นจึงแสดงสมบัติการไอลหนีดมากกว่าความยืดหยุ่น แสดงว่าเกิดการสลายตัวของพันธะหรือเกิดการคลายตัวของโนเมเลกุล (Apichartsrangkoon and Ledward, 2002)

ช่วงที่ 2 และช่วงที่ 3 ราฟช่วงนี้ประกอบด้วยแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 2 องค์ประกอบ ช่วงนี้ Stress ลดลงอย่างช้า ๆ จนเกือบเข้าสู่จุดความเค้นสมดุลย์ (Equilibrium Stress) สังเกตได้จากความชันของ Graf ที่ลดน้อยลง ตัวอย่างเช่นจึงแสดงสมบัติการไอลหนีดเด่นชัดกว่าสมบัติความยืดหยุ่น

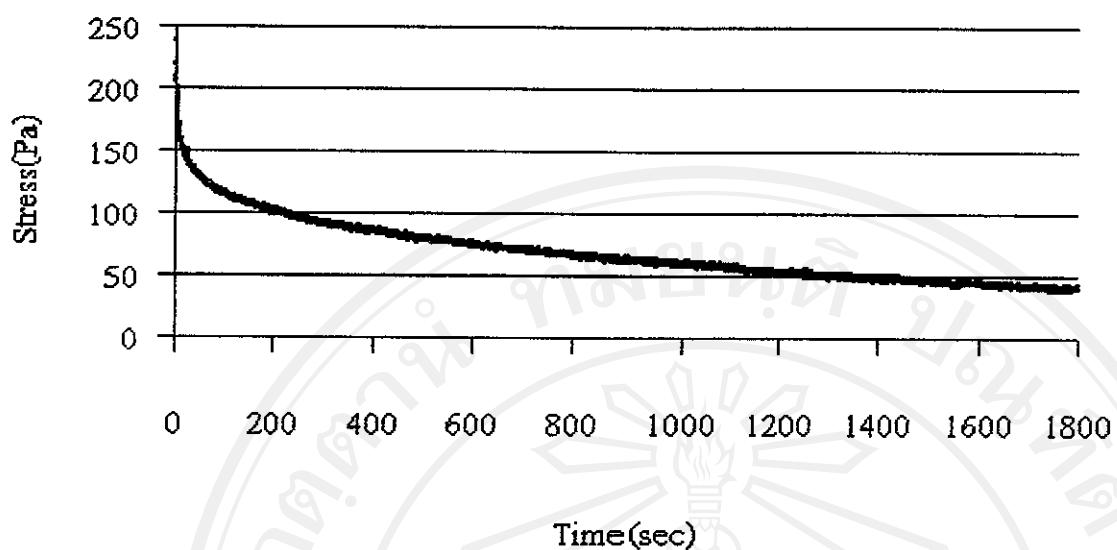
ช่วงที่ 4 จากราฟช่วงนี้ประกอบด้วยสปริงอิสระ (Free Spring) เพียงตัวเดียว ซึ่งใช้แสดงสมบัติความยืดหยุ่น แต่ช่วงนี้แรง (Stress) ที่เกิดขึ้นคงที่จนมีค่าเท่ากับ 0 Pa ที่จุดความเค้นสมดุลย์ (Equilibrium Stress) แสดงว่าตัวอย่างเนื้อมีสมบัติความยืดหยุ่นเหลือน้อยมาก (Christensen, 1971)

4.2 ศึกษาปริมาณส่วนผสมของกลูเตน (Gluten), โปรตีนถั่วเหลืองสกัด (Soy protein isolated, SPI), โซเดียมไตรโพลิฟอสฟेट (Sodium tripoly phosphate, STPP) และอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อคุณภาพของเนื้องอกกระจะกเทศขึ้นรูปสุก

4.2.1 ศึกษาสมบัติวิสโโคอิลลิติกของเนื้องอกกระจะกเทศขึ้นรูปสุก

4.2.1.1 การหาแบบจำลองการพักรความเค้นที่เหมาะสมของเศษเนื้องอกกระจะกเทศขึ้นรูปสุก

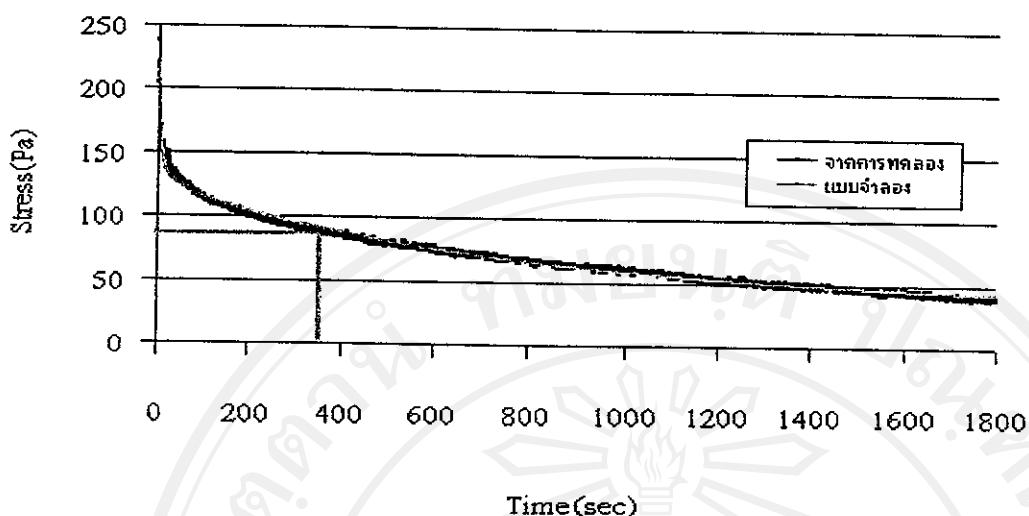
กราฟการพักรความเค้นของหน่วยทดลองทั้ง 18 หน่วย (แสดงรายละเอียดในภาคผนวก ค) จะมีลักษณะดังรูปที่ 4.4 ดังนั้นจึงขอตัวอย่างการหาแบบจำลอง โดยใช้ กราฟการพักรความเค้นของเศษเนื้องอกกระจะกเทศขึ้นรูปสุกหน่วยทดลองที่ 1 มีการผันแปรกลูเตน ร้อยละ 1.01, SPI ร้อยละ 1.01 และ STPP ร้อยละ 0.04 เป็นตัวอย่างในการหาแบบจำลองการพักรความเค้นที่เหมาะสม



รูปที่ 4.4 กราฟการพักรความดันของเศษเนื้อนกกระจากเทขี้นรูปสุกจากการทดลองหน่วยทดลองที่ 1

กราฟการพักรความดันจากการทดลอง มีลักษณะเป็นแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 3 องค์ประกอบกับสปริงอิสระ 1 หน่วย ดังนั้นจึงหาค่าตัวแปรของแบบจำลองจากกราฟ ซึ่งมีค่าตัวแปรดังนี้ $\sigma_c = 42.28$, $(\sigma_1 - \sigma_2) = 66.25$ และ $\lambda_{rel} = 2.5$ (รายละเอียดในภาคผนวก ค) แทนค่าตัวแปรในแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 1 องค์ประกอบ แล้ว plot ค่าเปรียบเทียบกับกราฟที่ได้จากการทดลองจริง ได้ ซึ่งพบว่ายังไม่เหมาะสมกับกราฟที่ได้จากการทดลองจริง ดังนั้นจึงทำการเบริยบเทียบกับแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 3 องค์ประกอบกับสปริงอิสระ 1 หน่วย จึงต้องมีการปรับค่าตัวแปร และเพิ่มตัวแปรเข้าไปอีก 4 ตัว คือ $\sigma_c = 42.28$, $(\sigma_1 - \sigma_2)_1 = 66.25$, $(\sigma_2 - \sigma_3)_2 = 32.74$, $(\sigma_3 - \sigma_4)_3 = 96.02$, $\lambda_{rel1} = 2.5$, $\lambda_{rel2} = 22$ และ $\lambda_{rel3} = 502.25$ ซึ่งสามารถเขียนเป็นสมการได้ดังนี้

$$\sigma(t) = 42.28 + (66.25) \exp \left[\frac{-t}{(2.5)} \right] + (32.74) \exp \left[\frac{-t}{(22)} \right] + (96.02) \exp \left[\frac{-t}{(502.25)} \right] \quad 4.2$$



รูปที่ 4.5 การเปรียบเทียบ กราฟการพักรความเด่นของเศษเนื้อน้ำหนักจากเหล็กชิ้นรูปสูก จากการทดลองกับกราฟจากสมการที่ 4.2

จากการเปรียบเทียบแบบจำลองข้างต้น พนวณแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 3 องค์ประกอบกับสปริง อิสระ 1 หน่วย มีความเหมาะสมที่สุด เมื่อจาก กราฟการพักรความเด่นจากการทดลองและแบบจำลอง สามารถแนบกันได้สนิท นอกจากนั้นยังพบว่าเศษเนื้อน้ำหนักจากเหล็กชิ้นรูปสูกทั้ง 18 หน่วยทดลอง เป็นแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 3 องค์ประกอบกับสปริงอิสระ 1 หน่วยเข่นกัน และแบบจำลองนี้สามารถ นำไปใช้ในการอธิบายถึงสมบัติวิสโโคอิเลสติกของเศษเนื้อน้ำหนักจากเหล็กชิ้นรูปสูกต่อไป

แบบจำลองแมกซ์เวลล์ 3 องค์ประกอบกับสปริงอิสระ 1 หน่วย ของเศษเนื้อนักกระจากเหตุขึ้นรูปสูก
ทั้ง 18 หน่วยทดลอง

หน่วยทดลองที่ 1

$$\sigma(t) = 42.28 + (66.25) \exp\left[\frac{-t}{(2.5)}\right] + (32.74) \exp\left[\frac{-t}{(22)}\right] + (96.02) \exp\left[\frac{-t}{(502.25)}\right] \quad 4.3$$

หน่วยทดลองที่ 2

$$\sigma(t) = 69.33 + (73.81) \exp\left[\frac{-t}{(3)}\right] + (38.87) \exp\left[\frac{-t}{(27.75)}\right] + (59.2) \exp\left[\frac{-t}{(424.75)}\right] \quad 4.4$$

หน่วยทดลองที่ 3

$$\sigma(t) = 215.23 + (373.66) \exp\left[\frac{-t}{(4.25)}\right] + (114.42) \exp\left[\frac{-t}{(46)}\right] + (274.02) \exp\left[\frac{-t}{(710)}\right] \quad 4.5$$

หน่วยทดลองที่ 4

$$\sigma(t) = 222.06 + (291.98) \exp\left[\frac{-t}{(12)}\right] + (78.52) \exp\left[\frac{-t}{(70)}\right] + (177.94) \exp\left[\frac{-t}{(632.5)}\right] \quad 4.6$$

หน่วยทดลองที่ 5

$$\sigma(t) = 60.37 + (90.22) \exp\left[\frac{-t}{(3.25)}\right] + (34.43) \exp\left[\frac{-t}{(41)}\right] + (91.34) \exp\left[\frac{-t}{(606.75)}\right] \quad 4.7$$

หน่วยทดลองที่ 6

$$\sigma(t) = 116.79 + (148) \exp\left[\frac{-t}{(18)}\right] + (1) \exp\left[\frac{-t}{(61)}\right] + (142) \exp\left[\frac{-t}{(528)}\right] \quad 4.8$$

หน่วยทดลองที่ 7

$$\sigma(t) = 160.62 + (210.24) \exp\left[\frac{-t}{(3.5)}\right] + (91.34) \exp\left[\frac{-t}{(45.25)}\right] + (107.08) \exp\left[\frac{-t}{(538.25)}\right] \quad 4.9$$

หน่วยทดลองที่ 8

$$\sigma(t) = 278.45 + (337.04) \exp\left[\frac{-t}{(4.25)}\right] + (123.43) \exp\left[\frac{-t}{(47.75)}\right] + (167.4) \exp\left[\frac{-t}{(592.25)}\right] \quad 4.10$$

หน่วยทดลองที่ 9

$$\sigma(t) = 113.91 + (107.18) \exp\left[\frac{-t}{(8)}\right] + (37.8) \exp\left[\frac{-t}{(63)}\right] + (39.38) \exp\left[\frac{-t}{(586)}\right] \quad 4.11$$

หน่วยทดลองที่ 10

$$\sigma(t) = 93.73 + (91.32) \exp\left[\frac{-t}{(25)}\right] + (27.12) \exp\left[\frac{-t}{(128)}\right] + (59.1) \exp\left[\frac{-t}{(843)}\right] \quad 4.12$$

หน่วยทดลองที่ 11

$$\sigma(t) = 72.75 + (107.74) \exp\left[\frac{-t}{(3.75)}\right] + (40.6) \exp\left[\frac{-t}{(36.25)}\right] + (104.94) \exp\left[\frac{-t}{(669.25)}\right] \quad 4.13$$

หน่วยทดลองที่ 12

$$\sigma(t) = 332.5 + (409.78) \exp\left[\frac{-t}{(6)}\right] + (127) \exp\left[\frac{-t}{(41)}\right] + (390.88) \exp\left[\frac{-t}{(580)}\right] \quad 4.14$$

หน่วยทดลองที่ 13

$$\sigma(t) = 52.78 + (60.93) \exp\left[\frac{-t}{(20)}\right] + (18.59) \exp\left[\frac{-t}{(118)}\right] + (49.31) \exp\left[\frac{-t}{(800)}\right] \quad 4.15$$

หน่วยทดลองที่ 14

$$\sigma(t) = 132.32 + (132.79) \exp\left[\frac{-t}{(14)}\right] + (1) \exp\left[\frac{-t}{(40)}\right] + (156.68) \exp\left[\frac{-t}{(458)}\right] \quad 4.16$$

หน่วยทดลองที่ 15

$$\sigma(t) = 53.29 + (101.8) \exp\left[\frac{-t}{(12)}\right] + (17.98) \exp\left[\frac{-t}{(49.5)}\right] + (96.21) \exp\left[\frac{-t}{(544.5)}\right] \quad 4.17$$

หน่วยทดลองที่ 16

$$\sigma(t) = 29.8 + (81.47) \exp\left[\frac{-t}{(15)}\right] + (6.91) \exp\left[\frac{-t}{(48.75)}\right] + (97.56) \exp\left[\frac{-t}{(558)}\right] \quad 4.18$$

หน่วยทดลองที่ 17

$$\sigma(t) = 56.14 + (99.91) \exp\left[\frac{-t}{(3.25)}\right] + (26.21) \exp\left[\frac{-t}{(35)}\right] + (97.67) \exp\left[\frac{-t}{(572)}\right] \quad 4.19$$

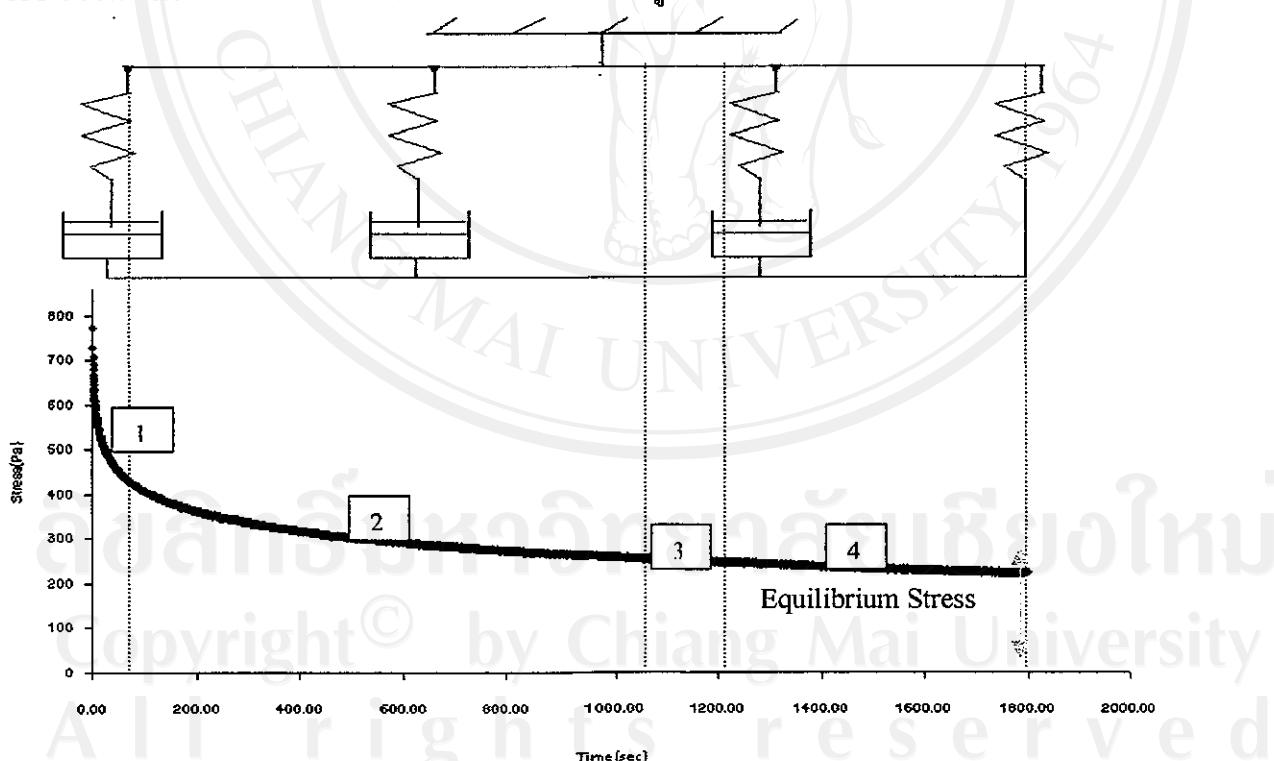
หน่วยทดลองที่ 18

$$\sigma(t) = 49.26 + (80.33) \exp\left[\frac{-t}{(4.25)}\right] + (27.02) \exp\left[\frac{-t}{(38.75)}\right] + (96.12) \exp\left[\frac{-t}{(592)}\right] \quad 4.20$$

จากสมการทั้ง 18 หน่วยทดลองพบว่าแบบจำลองแมกซ์เวลล์ที่ 1 ค่า λ , จะมีค่าต่ำที่สุด เมื่อจากช่วงแบบจำลองแมกซ์เวลล์ที่ 1 เศยเนื้อนกกระจากเกล็กซ์รูปสุกนั้นแสดงสมบัติไอลหนีด (Viscous) มากที่สุด เพราะตัวอย่างเนื้อสามารถตอบสนองแรงกระทำได้ทันที และค่า λ จะเพิ่มขึ้นตามแบบจำลองแมกซ์เวลล์ที่เพิ่มขึ้น (Alkin, 1989) โดยแบบจำลองแมกซ์เวลล์ที่ 3 จะมีค่า λ , สูงที่สุด ตัวอย่างเนื้อจะแสดงสมบัติความยืดหยุ่น (Elastic) เมื่อจากตัวอย่างเนื้อไม่สามารถตอบสนองแรงกระทำได้ทันที เกิดจากโครงสร้างตารางของตัวอย่างเนื้อที่ไม่ผันแปรตามแรงที่ใช้ (มนัส, 2538)

4.2.1.2 สมบัติวิสโคลิสติกของเศยเนื้อนกกระจากเกล็กซ์รูปสุก

จากแบบจำลอง 4 องค์ประกอบ ซึ่งประกอบด้วยแบบจำลองแมกซ์เวลล์ (Maxwell Model) 3 องค์ประกอบ กับสปริงอิสระ (Free Spring) 1 หน่วย สามารถธิบายสมบัติวิสโคลิสติกของเศยเนื้อนกกระจากเกล็กซ์รูปสุกทุกหน่วยทดลองได้จากแบบจำลองดังกล่าว ในที่นี้จึงเสนอตัวอย่างเศยเนื้อนกกระจากเกล็กซ์รูปสุกหน่วยทดลองที่ 4 มีการผันแปรกลูเตน ร้อยละ 3.99 SPI ร้อยละ 3.99 และ STPP ร้อยละ 0.04 พนว่าได้กราฟการพักความเห็น ดังรูปที่ 4.6



รูปที่ 4.6 กราฟการพักความเห็นของเศยเนื้อนกกระจากเกล็กซ์รูปสุกแสดงความสัมพันธ์กับแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 3 องค์ประกอบกับสปริงอิสระ 1 หน่วย

รูปที่ 4.6 กราฟการพักรความเค้นประกอบด้วยแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 3 องค์ประกอบกับสปริงอิสระ 1 หน่วย สามารถแบ่งออกเป็น 4 ช่วง คือ ช่วงที่ 1 Stress (Pa) ลดลงเป็นฟังก์ชันขึ้นกับเวลา จากกราฟพบว่าช่วงนี้ประกอบด้วยแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 1 องค์ประกอบ เป็นช่วงที่ลูกสูบแสดงสมบัติเด่นกว่าสปริง ลูกสูบเกิดการไอลดง สังเกตได้จากความชันของกราฟที่ลดลงอย่างรวดเร็ว ตัวอย่างเนื้อจึงแสดงสมบัติการไอลดงมากกว่าความยึดหยุ่น ในส่วนโครงสร้างของตัวอย่างเนื้อช่วงนี้เกิดการคลายตัวของโครงสร้าง สันนิษฐานว่าเป็นการคลายตัวของพันธะที่ไม่ใช่พันธะโควาเลนซ์ (noncovalent) ซึ่งเกิดระหว่างเศษเนื้อนกกระจากเทกับกลูเตน, SPI และ STPP ซึ่งเป็นลักษณะของ weak gel (Mitchell, 1980)

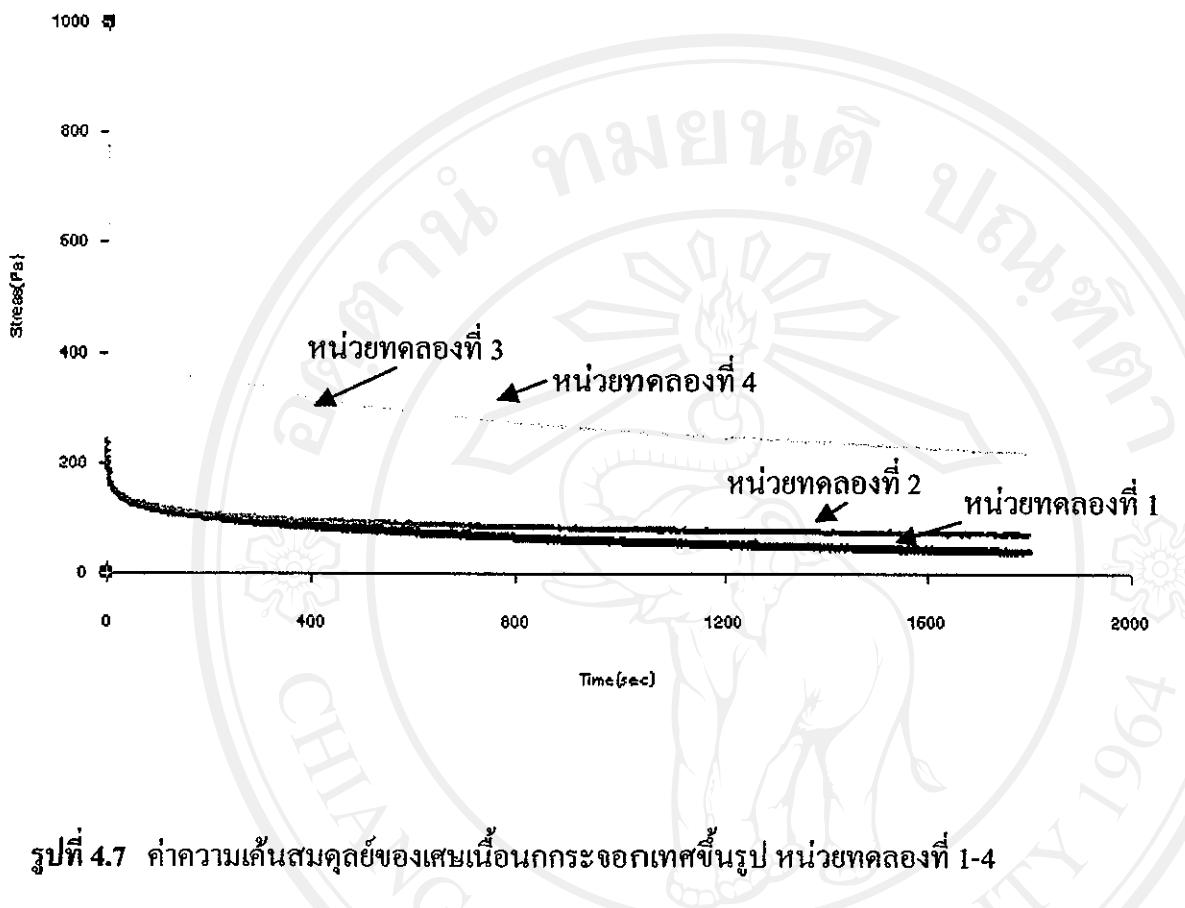
ช่วงที่ 2 และช่วงที่ 3 กราฟช่วงนี้ประกอบด้วยแบบจำลองแมกซ์เวลล์ 2 องค์ประกอบ ช่วงนี้ stress ลดลงอย่างช้า ๆ จนเกือบเข้าสู่จุดความเค้นสมดุลย์ (Equilibrium Stress) สังเกตได้จากความชันของกราฟลดน้อยลง ตัวอย่างเนื้อจึงแสดงสมบัติการไอลดงนี้ ซึ่งเด่นชัดกว่าสมบัติความยึดหยุ่น

ช่วงที่ 4 เป็นช่วงที่แรงที่เกิดขึ้น (Stress) คงที่จนถึงจุดสมดุลย์ จากการฟช่วงนี้ประกอบด้วยสปริงอิสระตัวเดียวเป็นช่วงที่ตัวอย่างเนื้อแสดงสมบัติยึดหยุ่นในส่วนของโครงสร้างช่วงนี้เกิดจากพันธะที่คงตัวไม่สลายได้ง่าย อาจเป็นพันธะโควาเลนท์และนันโควาเลนท์ (Non-Covalent) เช่น พันธะไคลอฟฟ์ (Mitchell, 1980) ซึ่งแสดงใน Electrophoregrams (4.2.6) ในที่นี้พิจารณาค่า Stress ที่เกิดการเปลี่ยนแปลงจนเข้าสู่จุดสมดุลย์ ที่วินาทีที่ 1800 เนื่องจากเป็นจุดสุดท้ายในการทดสอบ (แสดงดังรูปที่ 4.16) ถ้าค่าความเค้นสมดุลย์ มีค่ามากแสดงว่าตัวอย่างเนื้อแสดงสมบัติความยึดหยุ่นมากกว่า แต่ถ้าค่าความเค้นสมดุลย์น้อย แสดงว่าตัวอย่างเนื้อแสดงสมบัติของไอลมากกว่าสมบัติยึดหยุ่น ในช่วงนี้ตัวอย่างเนื้อไม่สามารถคืนรูปได้หมด เนื่องจากลักษณะของความไอลหนดหน่วงเอาไว้ (Christensen, 1971)

4.2.1.3 ศึกษาค่าความเค้นสมดุลย์ของเศษเนื้อนกกระจากเทกขึ้นรูปสุก

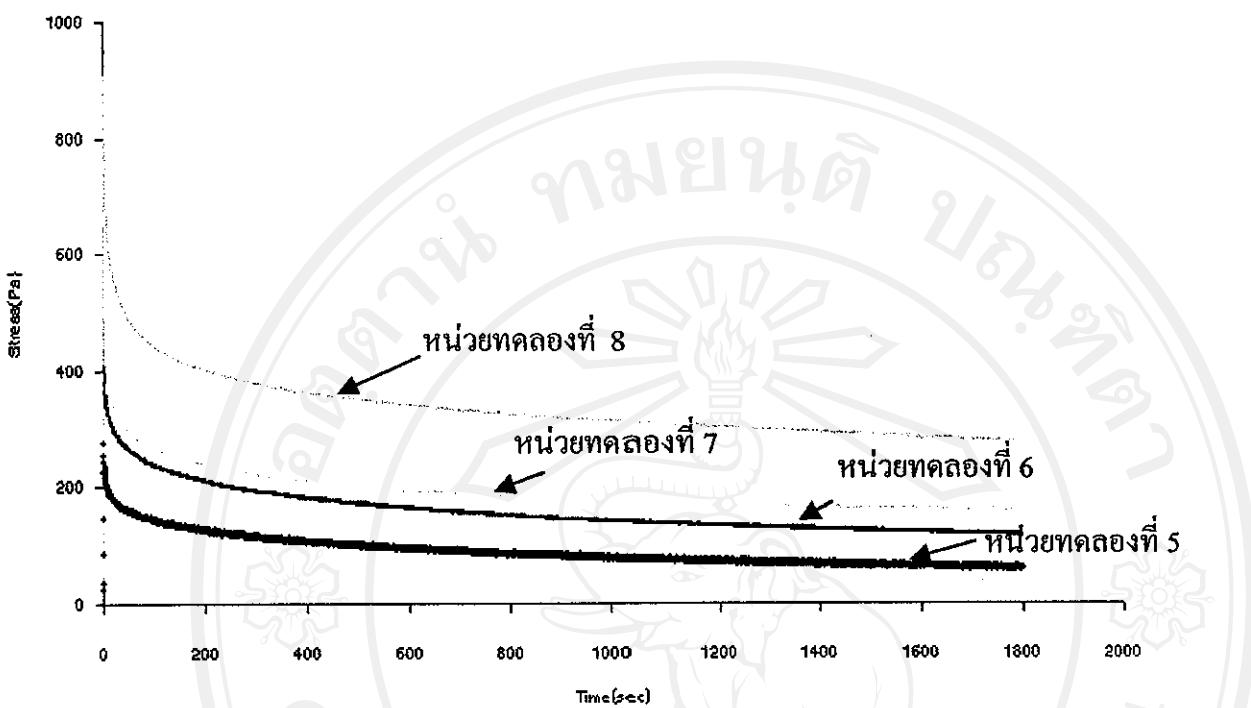
ค่าความเค้นสมดุลย์ของเศษเนื้อนกกระจากเทกขึ้นรูปสุก ที่ผ่านการต้มสุกจนได้อุณหภูมิ 90±1 องศาเซลเซียส นาน 5 นาที แสดงผลในรูปที่ 4.7 - 4.9

Copyright © by Chiang Mai University
All rights reserved



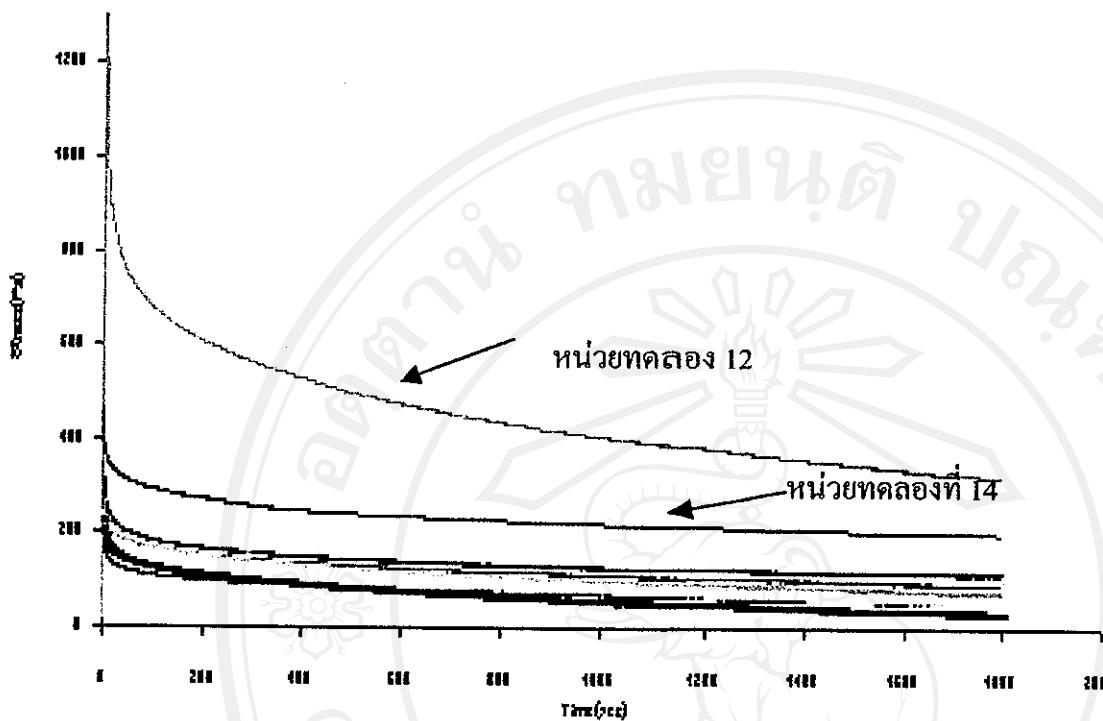
รูปที่ 4.7 ค่าความเห็นสมดุลของเศษเนื้อนกระดาษเทศขี้นรูป หน่วยทดลองที่ 1-4

ผลการทดสอบค่าความเห็นสมดุล (Equilibrium Stress) หน่วยทดลองที่ 1-4 พบร่วมน้ำหน่วยทดลองที่ 4 เติมกัลูเตน, SPI ร้อยละ 3.99 และ STPP ร้อยละ 0.04 มีสมบัติความยืดหยุ่น (Elastic) สูงสุด โดยสังเกตจากค่าความเห็นสมดุลที่สูงสุดของกราฟเท่ากับ 222.06 Pa และหน่วยทดลองที่ 1 เติมกัลูเตน และ SPI ร้อยละ 1.01 และ STPP ร้อยละ 0.04 มีสมบัติความยืดหยุ่น (Elastic) น้อยสุด โดยสังเกตจากค่าความเห็นสมดุลที่ต่ำสุดจากกราฟเท่ากับ 34.29 Pa



รูปที่ 4.8 ค่าความเค้นสมดุลย์ของเศษเนื้อนกราระ จากเทศาขี้นรูปสูก หน่วยทดลองที่ 5-8

ผลการทดลองค่าความเค้นสมดุลย์ (Equilibrium Stress) หน่วยทดลองที่ 5-8 พบร่วมกัน หน่วยทดลองที่ 8 เติมกสูเตน, SPI ร้อยละ 3.99 และ STPP ร้อยละ 0.16 มีสมบัติความยืดหยุ่น (Elastic) สูงสุด โดยตั้งเกตจากค่าความเค้นสมดุลย์ที่สูงสุดของกราฟเท่ากับ 278.45 Pa และในหน่วยทดลองที่ 5 ที่ไม่เติมกสูเตน, SPI ร้อยละ 1.01 และ STPP ร้อยละ 0.16 มีสมบัติความยืดหยุ่น (Elastic) น้อยที่สุด โดยตั้งเกตว่าค่าความเค้นสมดุลย์ที่น้อยที่สุดของกราฟเท่ากับ 66.37 Pa



รูปที่ 4.9 ค่าความต้านทานสมดุลของเชิงเนื้องกรณ์ของขอกเทศชั้นรูปสุก หน่วยทดลองที่ 9-18

ผลการทดลองค่าความต้านทานสมดุล (Equilibrium Stress) หน่วยทดลองที่ 9-18 พบว่าหน่วยทดลองที่ 12 เติมกสูเตนสูงที่สุด ร้อยละ 5, SPI ร้อยละ 2.5 และ STPP ร้อยละ 0.1 มีสมบัติความยืดหยุ่น (Elastic) สูงสุด โดยสังเกตจากค่าความต้านทานสมดุลที่สูงที่สุดเท่ากับ 332.5 Pa และหน่วยทดลองที่ 16 เติมกสูเตนสูงที่สุด ร้อยละ 2.5, SPI ร้อยละ 2.5 และ STPP ร้อยละ 0.1 มีสมบัติความยืดหยุ่น (Elastic) น้อยที่สุด โดยสังเกตจากค่าความต้านทานสมดุลที่สูงที่สุดเท่ากับ 29.8 Pa

ดังนั้นจึงนำผลค่าความต้านทานสมดุลของทั้ง 18 หน่วยทดลองมาเปรียบเทียบกันทั้งหมดพบว่า ได้ผลดังตารางที่ 4.5

ตารางที่ 4.5 ค่าความเค้นสมดุลย์ ของเศษเนื้อนกรายจากเศษขี้นรูปสุก ที่มีการผันแปรกลุ่มและ SPI
ร้อยละ 0-5 และ STPP ร้อยละ 0-0.2

หน่วยทดลอง	ปริมาณกําลูтен (%)	ปริมาณ SPI (%)	ปริมาณ STPP (%)	ค่าความเค้นสมดุลย์ (Pa)
1	1.01	1.01	0.04	42.28
2	1.01	3.99	0.04	69.33
3	3.99	1.01	0.04	215.23
4	3.99	3.99	0.04	222.06
5	1.01	1.01	0.16	60.37
6	1.01	3.99	0.16	116.79
7	3.99	1.01	0.16	160.62
8	3.99	3.99	0.16	278.45
9	2.5	0	0.10	113.91
10	2.5	5	0.10	93.73
11	0	2.5	0.10	72.75
12	5	2.5	0.10	332.50**
13	2.5	2.5	0	52.78
14	2.5	2.5	0.2	132.32
15	2.5	2.5	0.1	53.29
16	2.5	2.5	0.1	29.80*
17	2.5	2.5	0.1	56.14
18	2.5	2.5	0.1	49.26

หมายเหตุ ** มีค่าสูงที่สุด

* มีค่าต่ำที่สุด

ผลการวิเคราะห์สมการถดถอยด้วยโปรแกรม SPSS version 10.01 โดยใช้ความสัมพันธ์แบบ Polynomial ลำดับสองหรือกำลังสอง (Quadratic Regression Model) ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ($p \leq 0.05$) พบว่ากําลัง SPI และ STPP มีผลต่อค่าความเค็นสมดุลย์ ดังสมการต่อไปนี้

$$\text{Equilibrium Stress} = 70.01 + 22.52 (\text{Gluten} * \text{Gluten}) - 62.00 (\text{Gluten}) + 103.95 (\text{SPI} * \text{STPP})$$

$$\text{ค่า } R^2 = 0.885$$

- เมื่อ Gluten = กําลัง
 SPI = โปรตีนถั่วเหลืองสกัด
 STPP = โซเดียมไตรโพลีฟอสเฟต
 R^2 = Coefficient of Determination

ทำการประมาณค่า เพื่อหาความเค็นสมดุลย์ที่สูงที่สุดจากสมการ

แทนค่า Gluten, SPI และ STPP ลงในสมการ

$$(\text{Gluten} * \text{Gluten}) (5 * 5) - (\text{SPI} * \text{STPP}) (2.5 * 0.1) = 349.00$$

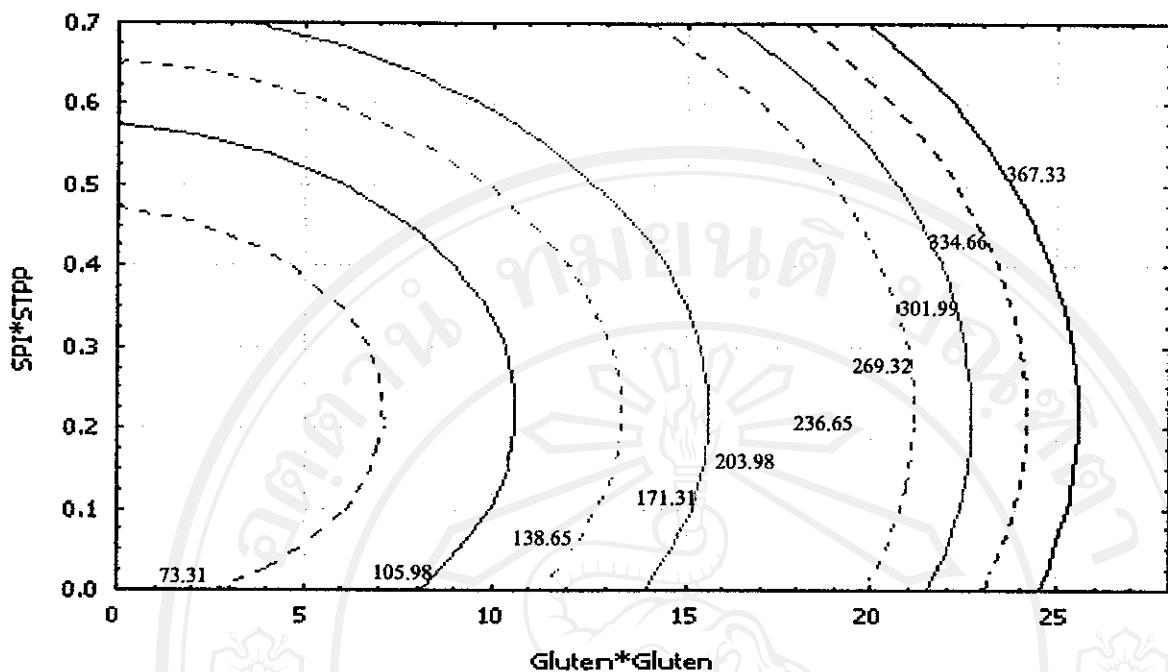
$$(\text{Gluten} * \text{Gluten}) (2.5 * 2.5) - (\text{SPI} * \text{STPP}) (5 * 0.1) = 107.74$$

$$(\text{Gluten} * \text{Gluten}) (2.5 * 2.5) - (\text{SPI} * \text{STPP}) (2.5 * 0.2) = 107.74$$

$$(\text{Gluten} * \text{Gluten}) (2.5 * 2.5) - (\text{SPI} * \text{STPP}) (2.5 * 0.1) = 34.56$$

เมื่อนำสมการถดถอยมาสร้างกราฟพื้นที่ตอบสนอง เพื่อหาระดับกําลัง SPI และ STPP ที่ทำให้ค่าความเค็นสมดุลย์สูงที่สุด แสดงดังรูปที่ 4.10

จิรศิริ์นภาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright[©] by Chiang Mai University
All rights reserved



รูปที่ 4.10 กราฟพื้นผิวการตอบสนองของ กลูเตน และอันตรกิริยาระหว่าง SPI กับ STPP
ที่มีต่อค่าความเค้นสมดุลย์

จากการแทนค่าในสมการความสัมพันธ์ของกลูเตน, SPI และ STPP ที่มีต่อค่าความเค้นสมดุล พบวากลูเตน ร้อยละ 5, SPI ร้อยละ 2.5 และ STPP ร้อยละ 0.1 มีผลให้ค่าความเค้นสมดุลย์สูงสุดเท่ากับ 349.00 และกลูเตน ร้อยละ 2.5 , SPI ร้อยละ 2.5 และ STPP ร้อยละ 0.1 มีผลให้ค่าความเค้นสมดุลย์ต่ำสุดเท่ากับ 34.56 มี Coefficient of Determination ร้อยละ 88.5

พิจารณาจากกราฟพบว่าเมื่อเพิ่มปริมาณกลูเตนในเศษเนื้องกระจากเทศขึ้นรูปสุก จะทำให้ค่าความเค้นสมดุลย์สูงขึ้น และคงว่าผลิตภัณฑ์มีสมบัติความยืดหยุ่น (Elastic) สูง จากการรายงานของอรอนงค์ (2539) พบวากลูเตนเกิดจากการรวมตัวกันของ Glutelin และ Gliadin ซึ่งมีพันธะ ไคชัล ไฟค์ (S-S) เป็นตัวเชื่อม จึงทำให้กลูเตนมีลักษณะพิเศษ มีโครงสร้างที่แข็งแรง ยืดหยุ่น สามารถถ่ายน้ำได้ และคงรูปเมื่อได้รับความร้อน ตลอดล้องกับงานวิจัยของ Tsai *et al.* (1998) และ Apichartsrangkoon และคณะ (2001) กล่าวว่า Glutelin ซึ่งแสดงถักษณะความยืดหยุ่น เกิดจาก Crosslink ของพันธะ ไคชัล ไฟค์ (S-S) ส่วน Gliadin ทำหน้าที่เป็นสารยึดเกาะ (Binding) ที่คิด

4.2.2 ศึกษาค่าผลผลิตสุก (Cooking Yield)

ผลการวิเคราะห์หาค่าผลผลิตสุก ของเศษเนื้อนอกกระชองเทพบั้นรูปสุก ซึ่งแสดงเป็นร้อยละ ของเนื้อที่เหลือภายหลังจากการให้ความร้อนที่ 90 ± 1 องศาเซลเซียส นาน 5 นาที ดังตารางที่ 4.6

การวิเคราะห์สมการถดถอยแบบ SPSS version 10.01 โดยใช้ความสัมพันธ์แบบ Polynomial ลำดับสองหรือกำลังสอง (Quadratic Regression Model) ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ($p \leq 0.05$) พบว่ากลูเตน, SPI และ STPP มีผลต่อค่าผลผลิตสุก ดังสมการต่อไปนี้

$$\text{Cooking Yield} = 70.578 + 19.565(\text{Gluten} * \text{STPP}) + 1.387(\text{SPI})$$

$$\text{ค่า } R^2 = 0.797$$

เมื่อ Gluten = กลูเตน

SPI = โปรตีนถั่วเหลืองสกัด

STPP = โซเดียมไตรโพลีฟอสเฟต

R^2 = Coefficient of Determination

ทำการประมาณค่าเพื่อหาค่าผลผลิตสุกที่สูงที่สุด จากสมการ

แทนค่า Gluten, SPI และ STPP ลงในสมการ

$$(\text{Gluten} * \text{STPP}) (3.99 * 0.16) \quad (\text{SPI}) (3.99) = 88.51$$

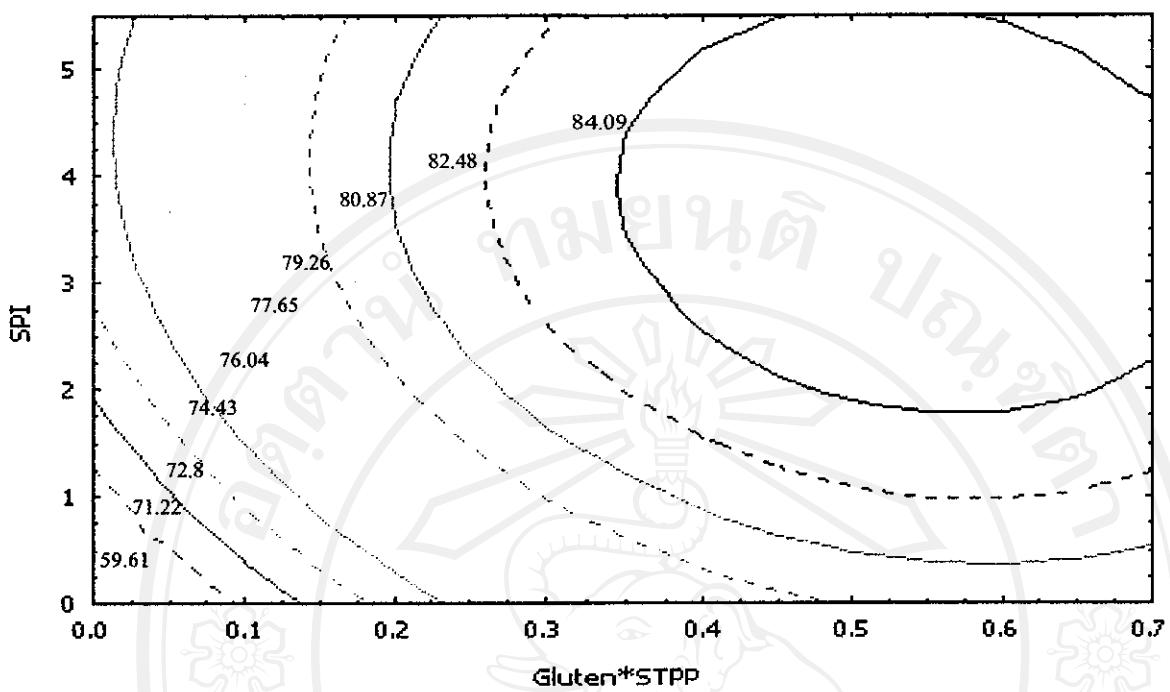
$$(\text{Gluten} * \text{STPP}) (2.5 * 0.2) \quad (\text{SPI}) (2.5) = 83.83$$

$$(\text{Gluten} * \text{STPP}) (3.99 * 0.04) \quad (\text{SPI}) (3.99) = 79.23$$

$$(\text{Gluten} * \text{STPP}) (2.5 * 0.1) \quad (\text{SPI}) (0) = 75.47$$

เมื่อนำมาสร้างกราฟพื้นที่ตอบสนอง เพื่อหาระดับกลูเตน, SPI และ STPP ที่ทำให้ค่าผลผลิตสุกสูงที่สุด แสดงดังรูปที่ 4.11

Copyright by Chiang Mai University
All rights reserved



รูปที่ 4.11 กราฟพื้นผิวการตอบสนองของอันตรกิริยาระหว่างกลูเตนกับ STPP และ SPI
ที่มีต่อค่าผลผลิตสูง

จิรศิริมหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright © by Chiang Mai University
All rights reserved

ตารางที่ 4.6 ค่าร้อยละผลผลิตสุกของเศษเนื้อนอกกระจากเทศชั้นรูปสุกที่มีการผันแปรกลูтен และ SPI
ร้อยละ 0-5 และ STPP ร้อยละ 0-0.2

หน่วยทดลอง	ปริมาณกลูтен	ปริมาณ SPI	ปริมาณ STPP	ร้อยละผลผลิตที่ได้
	(%)	(%)	(%)	(%)
1	1.01	1.01	0.04	72.90
2	1.01	3.99	0.04	74.72
3	3.99	1.01	0.04	76.63
4	3.99	3.99	0.04	78.48
5	1.01	1.01	0.16	76.07
6	1.01	3.99	0.16	82.86
7	3.99	1.01	0.16	83.24
8	3.99	3.99	0.16	84.36
9	2.5	0	0.1	72.63
10	2.5	5	0.1	82.48
11	0	2.5	0.1	70.70*
12	5	2.5	0.1	85.46**
13	2.5	2.5	0	72.21
14	2.5	2.5	0.2	85.31
15	2.5	2.5	0.1	80.60
16	2.5	2.5	0.1	80.29
17	2.5	2.5	0.1	81.15
18	2.5	2.5	0.1	80.55

หมายเหตุ ** มีค่าสูงสุด

* มีค่าต่ำสุด

จากการแทนค่าในสมการความสัมพันธ์ของกลูтен, SPI และ STPP ที่มีผลต่อค่าผลผลิตสุกพบว่ากลูтен ร้อยละ 3.99, SPI ร้อยละ 3.99 และ STPP ร้อยละ 0.16 ทำให้ค่าผลผลิตสุกสูงสุด เท่ากับร้อยละ 88.51 และไม่เติมกลูтен, SPI ร้อยละ 2.5 และ STPP ร้อยละ 0.1 ทำให้ค่าผลผลิตสุกต่ำที่สุด

เท่ากับร้อย 74.05 โดยมี Coefficient of Determination ร้อยละ 79.7 นอกจากนั้นยังพบว่าอันตรายิราะห่วงกฐุтен กับ STPP ที่เพิ่มสูงขึ้นจะทำให้ค่าผลผลิตสูงสูงขึ้น และมีผลต่อค่าผลผลิตสูงมากกว่า SPI

ค่าผลผลิตสูงเป็นปัจจัยหนึ่งในการนิ่งของดึงผลผลิตของเนื้อขึ้นรูป ซึ่งถ้ามีค่าผลผลิตสูงสูงแสดงให้เห็นว่าในระหว่างกระบวนการผลิตมีการสูญเสียน้ำออกจากผลิตภัณฑ์น้อย ซึ่งนอกจากจะช่วยในด้านธุรกิจ คือ ช่วยลดต้นทุนในการผลิต แล้วยังช่วยให้ผลิตภัณฑ์มีลักษณะเนื้อสัมผัสที่นุ่มและฟ้าน้ำ ทำให้ผลิตภัณฑ์ไม่แข็งและแห้ง ซึ่งเป็นปัจจัยที่ผู้บริโภคไม่ต้องการ

STPP ถือว่าเป็นสารสำคัญในผลิตภัณฑ์เนื้อขึ้นรูป เพราะมีหน้าที่ช่วยในการอุ้มน้ำของผลิตภัณฑ์ โดยเนื้อที่ผ่านความร้อนสูงจะทำให้ผลิตภัณฑ์เนื้อมีการสูญเสียน้ำอย่างสาร STPP จะเปลี่ยนแปลงค่า Ph ของเนื้อ ทำให้โนเลกูลของเนื้อประสานเป็นตาข่าย สามารถกันไม่ให้ของเหลวในเนื้อไหลออกมานะ และยังช่วยให้ลักษณะเนื้อสัมผัสของผลิตภัณฑ์ดีขึ้น (เยาวลักษณ์, 2536)

ปกตินิยมใช้ SPI นิยมใช้ในผลิตภัณฑ์เนื้อแปรรูป เพื่อปรับปรุงลักษณะเนื้อสัมผัส และเพิ่มสมบัติ Water Binding ทำให้เนื้อแปรรูปมีค่าผลผลิตสูงเพิ่มมากขึ้น (Porcell and Sanchz, 2001) ซึ่งสอดคล้องกับผลการทดลองของ Lin and Mai (2000) พบว่า SPI เป็นสารเพิ่มการยึดเกาะ ทำให้ผลิตภัณฑ์เนื้อขึ้นรูปเกาะรวมกันมากขึ้น SPI ช่วยลดการสูญเสียน้ำในระหว่างกระบวนการผลิต ทำให้ผลิตภัณฑ์มีค่าผลผลิตสูงมากขึ้น และเมื่อมีการใช้ กฐุтен ร่วมกับ SPI ก็จะยิ่งช่วยให้ผลิตภัณฑ์เนื้อขึ้นรูปยึดเกาะกันเพิ่มมากขึ้น เนื่องจากกฐุтен มีสมบัติในการจับตัวรวมกันน้ำและไขมันได้ ทำให้ ผลิตภัณฑ์เนื้อขึ้นรูปเกาะรวมเป็นก้อนดาวร (Comfort and Howell, 2003)

4.2.3 ศึกษาค่าการหดตัว (Shrinkage)

ผลการวิเคราะห์ค่าการหดตัวของเศษเนื้อนกกระจากเทศชื่นรูปสุก แสดงเป็นร้อยละของเส้นผ่านศูนย์กลางของเศษเนื้อนกกระจากเทศชื่นรูปภายในหลังจากการให้ความร้อนที่ 90 ± 1 องศาเซลเซียส นาน 5 นาที แสดงดังตารางที่ 4.7

การวิเคราะห์สมการถดถอยด้วยโปรแกรม SPSS version 10.01 โดยใช้ความสัมพันธ์แบบ Polynomial ลักษณะของห้องกำลังสอง (Quadratic Regression Model) ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ($p \leq 0.05$) พบว่ากําลัง SPI และ STPP มีผลต่อค่าการหดตัว ดังสมการต่อไปนี้

$$\text{Shrinkage} = 18.34 - 11.09(\text{Gluten} * \text{STPP}) - 10.04(\text{SPI} * \text{STPP})$$

$$R^2 = 0.81$$

เมื่อ Gluten = กําลัง

SPI = โปรตีนถั่วเหลืองสักดัด

STPP = โซเดียมไตรโพลีฟอสไฟต์

R^2 = Coefficient of Determination

ทำการประมาณค่า เพื่อหาค่าการหดตัวที่ต่ำที่สุด จากสมการ

แทนค่า Gluten, SPI และ STPP ลงในสมการ

$$(\text{Gluten} * \text{STPP}) (3.99 * 0.16) \quad (\text{SPI} * \text{STPP}) (3.99 * 0.16) = 4.95$$

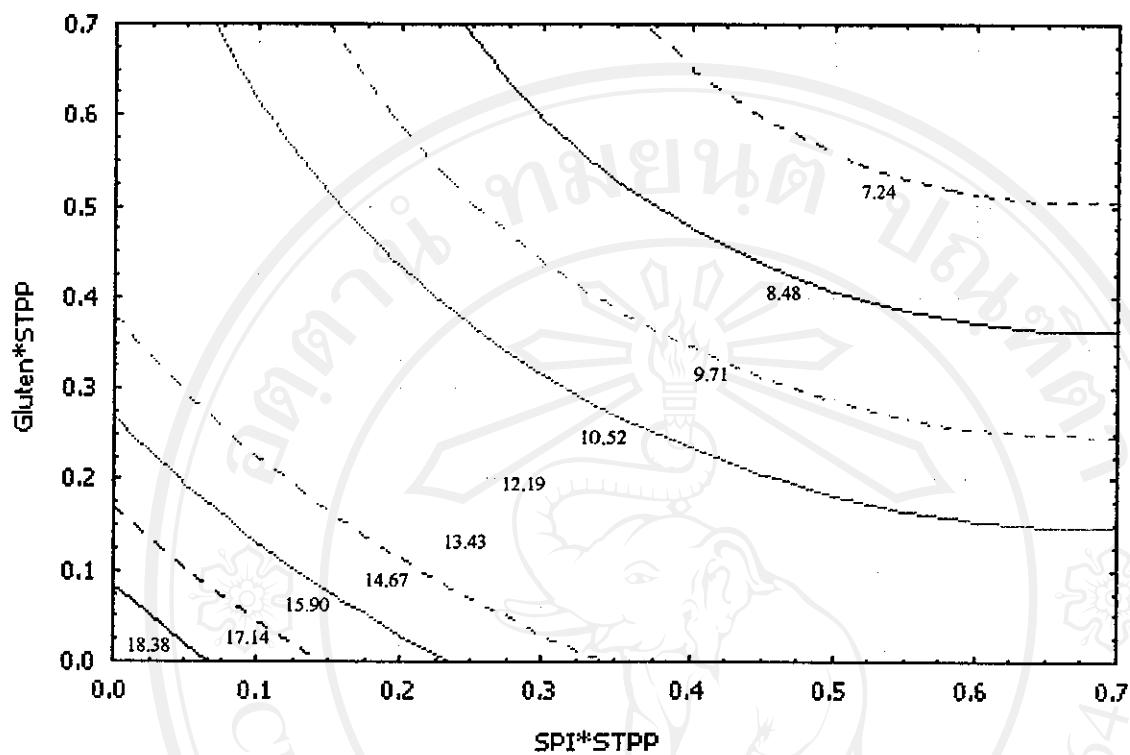
$$(\text{Gluten} * \text{STPP}) (2.5 * 0.2) \quad (\text{SPI} * \text{STPP}) (2.5 * 0.2) = 7.77$$

$$(\text{Gluten} * \text{STPP}) (2.5 * 0.1) \quad (\text{SPI} * \text{STPP}) (2.5 * 0.1) = 13.06$$

$$(\text{Gluten} * \text{STPP}) (0 * 0.1) \quad (\text{SPI} * \text{STPP}) (2.5 * 0.10) = 15.83$$

$$(\text{Gluten} * \text{STPP}) (1.01 * 0.04) \quad (\text{SPI} * \text{STPP}) (1.01 * 0.04) = 17.48$$

ความสัมพันธ์ของค่าการหาดตัว กับกลูเตน, SPI และ STPP แสดงดังรูปที่ 4.12



รูปที่ 4.12 กราฟพื้นผิวการตอบสนองของอันตรกิริยาระหว่าง SPI กับ STPP
และอันตรกิริยาระหว่าง กลูเตน กับ STPP ที่มีค่าการหาดตัว

ตารางที่ 4.7 ค่าการหาดตัวของเศษเนื้อนกกระจากเทศบั้นรูปสุกที่มีการผันแปรกลูเตนและ SPI
ร้อยละ 0-5 และ STPP ร้อยละ 0-0.2

หน่วยทดลอง	ปริมาณกลูเตน	ปริมาณ SPI	ปริมาณ STPP	ค่าการหาดตัว
	(%)	(%)	(%)	(%)
1	1.01	1.01	0.04	20.40**
2	1.01	3.99	0.04	18.15
3	3.99	1.01	0.04	16.66
4	3.99	3.99	0.04	15.34
5	1.01	1.01	0.16	16.49
6	1.01	3.99	0.16	11.30
7	3.99	1.01	0.16	10.56
8	3.99	3.99	0.16	7.56
9	2.5	0	0.1	16.46
10	2.5	5	0.1	8.16
11	0	2.5	0.1	15.11
12	5	2.5	0.1	7.40
13	2.5	2.5	0	15.54
14	2.5	2.5	0.2	7.070*
15	2.5	2.5	0.1	12.01
16	2.5	2.5	0.1	12.50
17	2.5	2.5	0.1	11.84
18	2.5	2.5	0.1	12.66

หมายเหตุ ** มีค่าสูงสุด

* มีค่าต่ำสุด

แทนค่าในสมการความสัมพันธ์ที่มีผลต่อค่าการทดสอบ พบว่าอันตรกิริยะระหว่าง SPI กับ STPP มีผลต่อค่าการทดสอบมากกว่าอันตรกิริยะระหว่างกสูทน กับ STPP โดยที่กสูทน ร้อยละ 3.99, SPI ร้อยละ 3.99 และ STPP ร้อยละ 0.16 ทำให้ค่าการทดสอบต่ำที่สุด เท่ากับร้อยละ 4.95 และกสูทน, SPI ร้อยละ 1.01 และ STPP ร้อยละ 0.04 ทำให้ค่าการทดสอบสูงที่สุดเท่ากับร้อยละ 17.48 มีค่า Coefficient of Determination ร้อยละ 81.1

เมื่อเติมกสูทน และ SPI ลงในผลิตภัณฑ์เนื้อขึ้นรูป ทำให้ผลิตภัณฑ์เนื้อขึ้นรูปมีโครงสร้างที่แข็งแรง เกาะเป็นก้อนเดียวกัน และ ทำให้ชิ้นเนื้อเกาะรวมกันได้ดียิ่งขึ้นหลังจากการทำให้สุก (Linden and Lorient, 2000) นอกจากนี้ SPI ยังช่วยให้ผลิตภัณฑ์เนื้อขึ้นรูป มีปริมาณโปรตีนเพิ่มขึ้น มีกลิ่นรสที่ดี และคลายໄicide เมื่อผสมรวมตัวกับเครื่องปรุงอ่อน ๆ และโปรตีนยังไม่ตกตะกอน เมื่อถูกความร้อนสูงสามารถรวมตัวໄicide กับไขมัน (Malhotra and Coupland, 2004) ส่วน STPP จะช่วยกันของเหลวในเนื้อไม่ให้ไหลออกมาระหว่างการทำให้สุก (Cooked) ช่วยให้การเกาะรวมกันของชิ้นเนื้อดีขึ้น (วรากรณ์, 2531 และ Trout and Schmidt, 1984)

4.2.4 ศักยภาพความสามารถในการอุ้มน้ำ (Water Holding Capacity)

จากการพัฒนาเนื้อนกกระจะกเทศขึ้นรูปสุกที่ผ่านแปรปริมาณ กสูทน, SPI ในระดับร้อยละ 0 - 5 และ STPP ในระดับร้อยละ 0 - 0.2 โดยนำเสนอเนื้อนกกระจะกเทศขึ้นรูปที่ผ่านการทำให้สุกแล้ว ไปวัดค่า Water Holding Capacity (WHC) ได้ผลแสดงดังตารางที่ 4.8

การวิเคราะห์สมการทดสอบโดยตัวยี่ห้อโปรแกรม SPSS version 10.01 โดยใช้ความสัมพันธ์แบบ Polynomial สำหรับสองหรือสามลักษณะ (Quadratic Regression Model) ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ($p \leq 0.05$) พบว่ากสูทน, SPI และ STPP มีผลต่อความสามารถในการอุ้มน้ำ ดังสมการต่อไปนี้

$$WHC = 67.48 + 128.35 (STPP) - 249.46 (STPP^2)$$

$$R^2 = 0.97$$

เมื่อ STPP = โซเดียมไตรโพลีฟอสเฟต

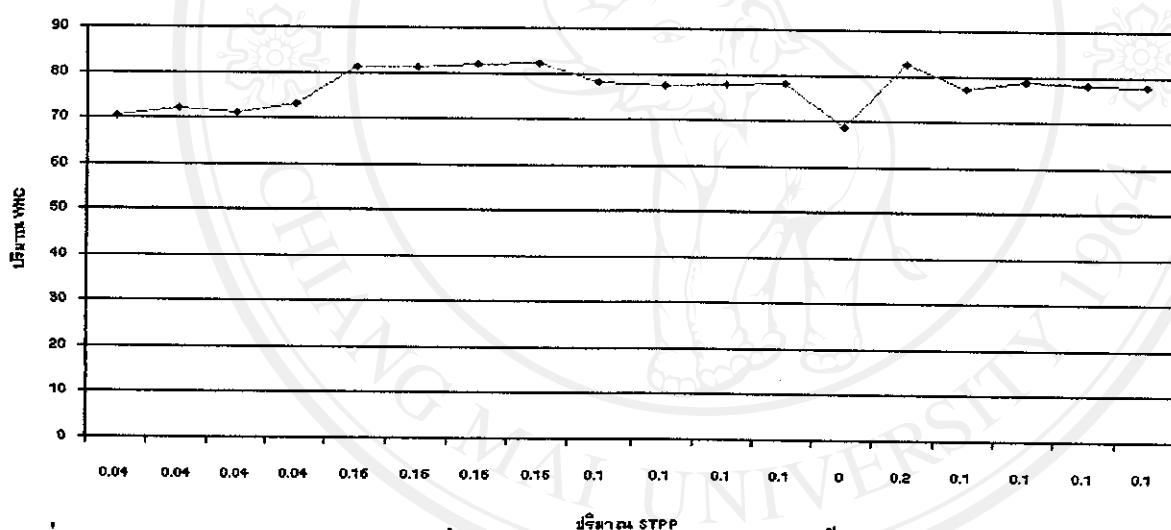
R^2 = Coefficient of Determination

ทำการประมาณค่า เพื่อหาค่าความสามารถในการอุ้มน้ำที่สูงที่สุด ของสมการ

แทนค่า STPP ลงในสมการ

STPP (0.2)	= 83.19
STPP (0.16)	= 81.60
STPP (0.1)	= 77.84
STPP (0.04)	= 72.23
STPP (0)	= 67.50

ความสัมพันธ์ระหว่างค่าความสามารถในการอุ้มน้ำ กับ STPP ที่ทำให้ความสามารถในการอุ้มน้ำของผลิตภัณฑ์สูงที่สุด แสดงดังรูปที่ 4.13



รูปที่ 4.13 กราฟเส้นแสดงของ STPP ที่มีต่อความสามารถในการอุ้มน้ำ

ตารางที่ 4.8 ค่าความสามารถในการอุ้มน้ำของเหลวเนื้องอกกระชอกเทศาขั้นรูปสุก ที่มีการผันแปรกลุ่ม
และ SPI ร้อยละ 0-5 และ STPP ร้อยละ 0-0.2

หน่วยทดลอง	ปริมาณกลุ่ม	ปริมาณ SPI	ปริมาณ STPP	ความสามารถในการอุ้มน้ำ
	(%)	(%)	(%)	(%)
1	1.01	1.01	0.04	70.30
2	1.01	3.99	0.04	71.94
3	3.99	1.01	0.04	71.14
4	3.99	3.99	0.04	73.17
5	1.01	1.01	0.16	81.29
6	1.01	3.99	0.16	81.33
7	3.99	1.01	0.16	81.94
8	3.99	3.99	0.16	82.35
9	2.5	0	0.1	78.21
10	2.5	5	0.1	77.57
11	0	2.5	0.1	77.88
12	5	2.5	0.1	78.24
13	2.5	2.5	0	68.70*
14	2.5	2.5	0.2	82.66**
15	2.5	2.5	0.1	77.00
16	2.5	2.5	0.1	78.75
17	2.5	2.5	0.1	78.29
18	2.5	2.5	0.1	77.94

หมายเหตุ ** มีค่าสูงสุด

* มีค่าต่ำสุด

จากการแทนค่าในสมการ พบว่า ที่ STPP ร้อยละ 0.2 ค่าความสามารถในการอุ้มน้ำสูงสุด เท่ากับร้อยละ 83.19 และเมื่อไม่เติม STPP ค่าความสามารถในการอุ้มน้ำต่ำที่สุดเท่ากับร้อยละ 67.50 ซึ่งมี Coefficient of Determination ร้อยละ 96.7 แสดงว่า STPP มีอิทธิพลต่อค่าความสามารถในการอุ้มน้ำของผลิตภัณฑ์เสบียงเนื้อนอกกระจากเทศชั้นรุปปามาก

STPP ช่วยให้ผลิตภัณฑ์เนื้อข้นรูปอุ้มน้ำได้ดีขึ้น เนื่องจาก STPP สามารถเพิ่มความเป็นกรด-ด่างของเนื้อให้สูงขึ้นจาก Isoelectric Point (ศิ瓦พร, 2535) สอดคล้องกับรายงานของหน่วยผลิตภัณฑ์สัตว์เชียงใหม่ (2544) กล่าวว่า STPP ช่วยป้องกันไม่ให้มีการสูญเสียส่วนของเหลวในเนื้อมากเกินไประหว่างการทำให้สุก เนื่องจาก STPP เป็น alkaline phosphate โดยจะทำปฏิกิริยากับ Actomyosin ทำให้แตกตัวเป็น Actin และ Myosin ช่วยในการอุ้มน้ำของเนื้อได้

4.2.5 ศึกษาค่าความเหนียวของเจล (Gel Strength)

การศึกษาค่าความเหนียวของเจลของเสบียงเนื้อนอกกระจากเทศชั้นรุปปาก ที่มีการผั้นแปร์ปริมาณกูลูтен, SPI ในระดับร้อยละ 0 - 5 โดยน้ำหนัก และ STPP ในระดับร้อยละ 0 - 0.2 โดยน้ำหนัก โดยนำเศษเนื้อนอกกระจากเทศชั้นรุปปากที่ผ่านการทำให้สุกที่ 90 ± 1 องศาเซลเซียส นาน 5 นาที แล้วนำไปวัดค่าความเหนียวของเจล ผลแสดงดัง ตารางที่ 4.9

การวิเคราะห์สมการถดถอยด้วยโปรแกรม SPSS version 10.01 โดยใช้ความสัมพันธ์แบบ Polynomial ลำดับสองหรือกำลังสอง (Quadratic Regression Model) ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ($p \leq 0.05$) พบว่ากูลูтен, SPI และ STPP มีผลต่อค่าความเหนียวของเจล ดังสมการต่อไปนี้

$$\text{Gel Strength} = 11.83 + 0.40 (\text{Gluten} * \text{Gluten}) + 8.62 (\text{SPI} * \text{STPP})$$

$$R^2 = 0.62$$

เมื่อ Gluten = กูลูтен

SPI = โปรตีนถั่วเหลืองสกัด

STPP = โซเดียมไครโพรอลีฟอสเฟต

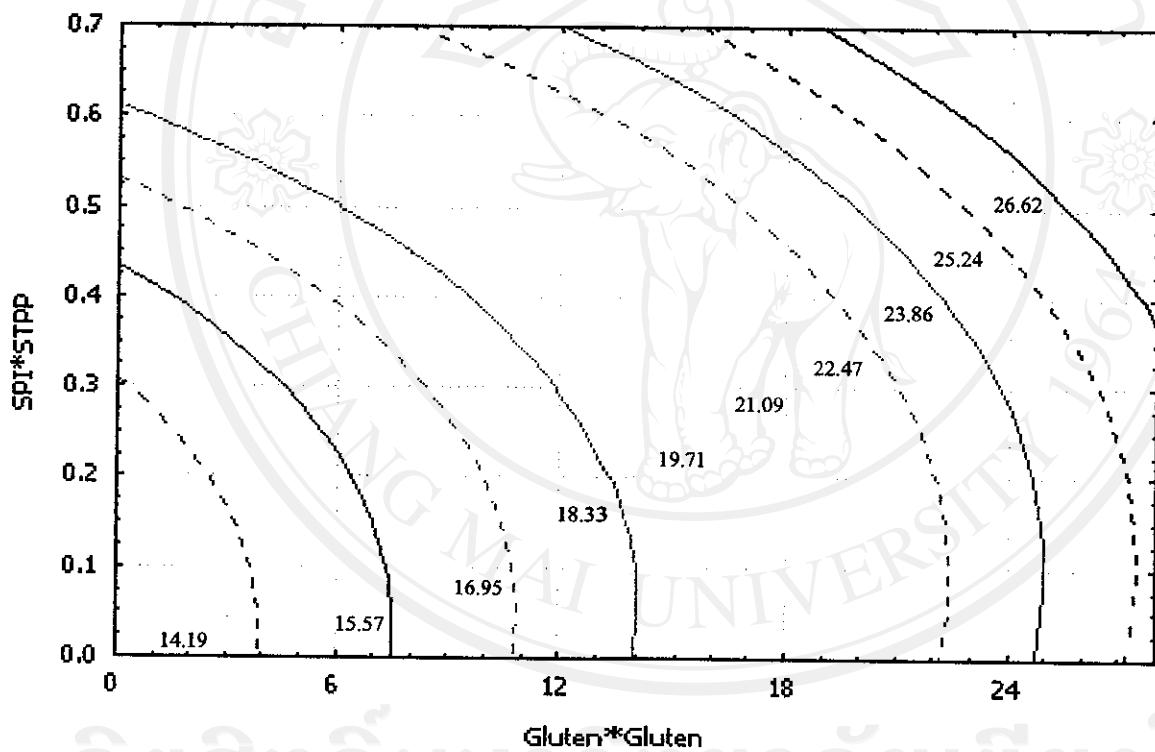
R^2 = Coefficient of Determination

ทำการประมาณค่า เพื่อหาค่าความหนึ่งของเจลที่สูงที่สุด จากสมการ

แทนค่า Gluten, SPI และ STPP ลงในสมการ

$$\begin{array}{lll}
 (\text{Gluten} * \text{Gluten}) (5 * 5) & (\text{SPI} * \text{STPP}) (2.5 * 0.1) & = 24.08 \\
 (\text{Gluten} * \text{Gluten}) (2.5 * 2.5) & (\text{SPI} * \text{STPP}) (5 * 0.1) & = 18.66 \\
 (\text{Gluten} * \text{Gluten}) (2.5 * 2.5) & (\text{SPI} * \text{STPP}) (2.5 * 0.1) & = 16.51 \\
 (\text{Gluten} * \text{Gluten}) (1.01 * 1.01) & (\text{SPI} * \text{STPP}) (1.01 * 0.04) & = 12.59
 \end{array}$$

ความสัมพันธ์ของค่าความหนึ่งของเจล กับ กลูเตน, SPI และ STPP แสดงดังรูปที่ 4.14



รูปที่ 4.14 กราฟพื้นผิวการตอบสนองของอันตรกิริยาของ SPI กับ STPP และอันตรกิริยาของกลูเตน
ที่มีต่อค่าความหนึ่งของเจล

ตารางที่ 4.9 ค่าความเห็นยิ่งของเจลของเคมีเนื่องจากการจดทะเบียนรูปสุกที่มีการผันแปรกลูเตน และ SPI ร้อยละ 0-5 โดยน้ำหนัก และ STPP ร้อยละ 0-0.2 โดยน้ำหนัก

หน่วยทดลอง	ปริมาณกลูเตน	ปริมาณ SPI	ปริมาณ STPP	ความเห็นยิ่งของเจล
	(%)	(%)	(%)	(N)
1	1.01	1.01	0.04	11.15*
2	1.01	3.99	0.04	15.20
3	3.99	1.01	0.04	18.42
4	3.99	3.99	0.04	23.24
5	1.01	1.01	0.16	19.15
6	1.01	3.99	0.16	20.30
7	3.99	1.01	0.16	23.12
8	3.99	3.99	0.16	25.84**
9	2.5	0	0.1	13.40
10	2.5	5	0.1	18.07
11	0	2.5	0.1	13.19
12	5	2.5	0.1	21.47
13	2.5	2.5	0	14.05
14	2.5	2.5	0.2	14.46
15	2.5	2.5	0.1	14.07
16	2.5	2.5	0.1	14.25
17	2.5	2.5	0.1	14.99
18	2.5	2.5	0.1	14.89

หมายเหตุ ** มีค่าสูงที่สุด

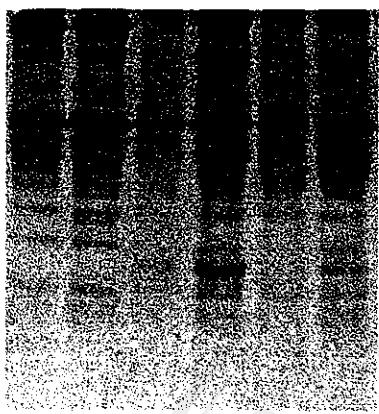
* มีค่าต่ำที่สุด

จากการแทนค่าในสมการความสัมพันธ์ของกสูตรน ร้อยละ 5, SPI ร้อยละ 2.5 และSTPP ร้อยละ 0.1 ทำให้ค่าความเหนี่ยวของเจลสูงที่สุดเท่ากับร้อยละ 24.08 และกสูตรน, SPI ร้อยละ 1.01 และ STPP ร้อยละ 0.04 ทำให้ค่าความเหนี่ยวของเจลน้อยที่สุดเท่ากับร้อยละ 12.59 โดยมีค่า Coefficient of Determination เท่ากับ ร้อยละ 61.6 แสดงกสูตรน มีสมบัติเพิ่มการเกาะรวมกันของผลิตภัณฑ์เนื้อขึ้นรูป ทำให้โปรตีนเกาะรวมกันมากขึ้น เนื่องจากไปเพิ่มไอลอ่อนลง ทำให้ค่า Isoelectric Point (pI) ของ โปรตีนลดลง (Comfort and Howell, 2003) ลดคลื่นกับงานวิจัยของ Lu and Chen (1999) กล่าวว่า กสูตรน มีแรงดึงเกาะระหว่างโนมเลกุล (Adhesive) มากกว่า SPI ซึ่งทำให้ผลิตภัณฑ์เนื้อขึ้นรูปที่มีการ เติมกสูตรน มีความเหนี่ยวของเจลมากกว่า SPI

STPP ช่วยให้ผลิตภัณฑ์เนื้อขึ้นรูปเข้าด้วยกันได้ดี เมื่อจาก STPP ช่วยให้โนมเลกุลในชิ้นเนื้อเข้าด้วยกันโดยการดึงโนมเลกุลที่ละลายน้ำได้มาร่วมตัวกัน ทำให้เนื้อมีค่าความเหนี่ยวของเจลเพิ่มขึ้น (เยาว ลักษณ์, 2536)

4.2.6 ศึกษาค่าเจลอะลิโคโตโพลิซีส (SDS-PAGE)

เปรียบเทียบ Electrophoregrams ของเศษเนื้อในกระจะกเทศชิ้นรูปที่ยังไม่ผ่านกระบวนการให้ความร้อนกับ Electrophoregrams ของเศษเนื้อในกระจะกเทศชิ้นรูปที่ผ่านการให้ความร้อน แสดงดังรูปที่ 4.15 – 4.17



A B C D E F

รูปที่ 4.15 Electrophoregrams ของเศษเนื้อ
นกกระอกเทศชิ้นรูปที่ยังไม่ผ่านกระบวนการให้
ความร้อน โดยใช้สารละลายน SDS และละลายด้วย
2 – Mercapto Ethanol

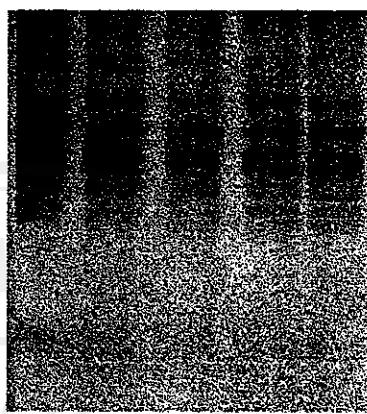
เมื่อ A = เนื้อนกกระอกเทศชิ้นรูปดิบ
B = เนื้อนกกระอกเทศชิ้นรูป
ดิบ และละลายด้วย 2 – Mercapto Ethanol

C = เนื้อนกกระอกเทศชิ้นรูปดิบ
เติมกุลแทนร้อยละ 5

D = เนื้อนกกระอกเทศชิ้นรูปดิบ
เติมกุลแทนร้อยละ 5 และละลายด้วย 2 – Mercapto
Ethanol

E = เนื้อนกกระอกเทศชิ้นรูปดิบ
เติม โปรดตินถั่วเหลืองสักครึ่งร้อยละ 5

F = เนื้อนกกระอกเทศชิ้นรูปดิบ
เติม โปรดตินถั่วเหลืองสักครึ่งร้อยละ 5 และละลาย
ด้วย 2- Mercapto Ethanol



A B C D E

รูปที่ 4.16 การเปรียบเทียบระหว่าง
Electrophoregrams (Native-PAGE)
ของเศษเนื้อนกกระอกเทศชิ้นรูปที่ยังไม่
ผ่านกระบวนการให้ความร้อน

เมื่อ A = เนื้อนกกระอกเทศดิบ
B = เนื้อนกกระอกเทศดิบเติม
กุลแทนร้อยละ 5

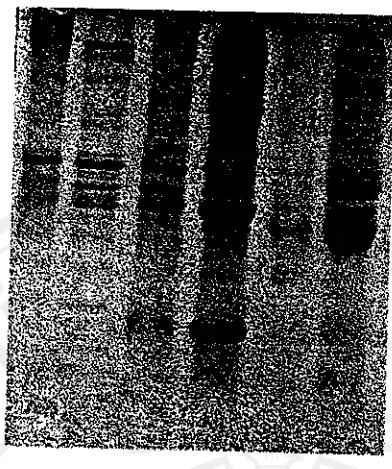
C = เนื้อนกกระอกเทศดิบเติม
โปรดตินถั่วเหลืองสักครึ่งร้อยละ 5

D = เนื้อนกกระอกเทศสุก
เติมกุลแทนร้อยละ 5
E = เนื้อนกกระอกเทศสุกเติม
โปรดตินถั่วเหลืองสักครึ่งร้อยละ 5

จากรูปที่ 4.15 และ 4.16 เมื่อเปรียบเทียบผลการทดลองระหว่างแบบโปรตีนของเนื้อนอกกระจากเทศคิบ (A กับ B) พบร่วมกันในรูปที่ 4.16 แสดงให้เห็นว่าเนื้อนอกกระจากเทศคิบไม่มีการสร้างพันธะไดซัลไฟฟ์ (S-S) แต่ได้สร้างพันธะไฮdrophobic Bond (Hydrophobic Bond) รูปที่ 4.16 ซึ่งไม่เดินสารละลาย SDS มีปริมาณโปรตีนละลายออกมาน้อยกว่าแบบโปรตีนในรูปที่ 4.15 มาก ส่วนแบบโปรตีนของเนื้อนอกกระจากเทศคิบเดินกรดกลูเตนร้อยละ 5 (C กับ D) จะมีเดินกรดกลูเตนที่แตกต่างจากแบบโปรตีนของเนื้อนอกกระจากเทศคิบ (A กับ B) โดยเฉพาะแบบโปรตีน D ในรูปที่ 4.15 ที่ละลายด้วย 2- Mercapto Ethanol จะเห็นแบบโปรตีนที่ชัดเจน แสดงว่ามีการสร้างพันธะไดซัลไฟฟ์ (S-S) ซึ่งเกิดจากกลูเตน

และเมื่อเปรียบเทียบระหว่างแบบโปรตีนของเนื้อนอกกระจากเทศขึ้นรูปคิบ รูปที่ 4.15 เดินกรดกลูเตนร้อยละ 5 และละลายด้วย 2- Mercapto Ethanol กับ แบบโปรตีนเดินกรดกลูเตน D เด่นชัดกว่าแบบโปรตีน F โดยเฉพาะโปรตีนที่มีน้ำหนักโมเลกุลต่ำ แสดงว่ากลูเตน มีผลก่อพันธะไดซัลไฟฟ์ (S-S) เพิ่มขึ้น มากกว่าผลจากโปรตีนที่เดินกรดกลูเตน ทั้งนี้สอดคล้องกับการทดลองของ Apichartsrangkoon and Ledward (2002)

จากรูปที่ 4.16 เมื่อเปรียบเทียบแบบโปรตีนของเนื้อนอกกระจากเทศ (A) และโปรตีนของเนื้อนอกกระจากเทศคิบที่เดินกรดกลูเตน และโปรตีนที่เดินกรดกลูเตน ร้อยละ 5 (B กับ C) ตามลำดับ และโปรตีนของเนื้อนอกกระจากเทศสุกที่มีการเดินกรดกลูเตน และโปรตีนที่เดินกรดกลูเตน ร้อยละ 5 (D กับ E) ตามลำดับ จะเห็นว่าแบบโปรตีนทั้งหมดนี้ไม่แตกต่างกัน เพราะว่าสารละลาย SDS ซึ่งปกติย่อยสลายพันธะไฮdrophobic Bond (Hydrophobic Bond) มีผลต่อการย่อยโมเลกุลของโปรตีน ทำให้เป็นสายโพลิเมอร์ มีขนาดสั้นลง ดังนั้นมีเม็ดที่เดินสาร SDS ทั้งเนื้อนอกกระจากเทศคิบและสุก จึงพบแบบโปรตีนที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูงน้อยมาก (Apichartsrangkoon, 2001)



รูปที่ 4.17 Electrophoregrams ของเศษเนื้อนกกระจากเทศที่ผ่านกระบวนการให้ความร้อน โดยใช้สารละลายน SDS ละลายน้ำ 2 – Mercapto Ethanol ย้อมสลายโปรตีน

- เมื่อ A = เนื้อนกกระจากเทศสุก
- B = เนื้อนกกระจากเทศสุก ละลายน้ำ 2 – Mercapto Ethanol
- C = เนื้อนกกระจากเทศสุกเติมกลูเตน ร้อยละ 5
- D = เนื้อนกกระจากเทศสุกเติมกลูเตน ร้อยละ 5 และละลายน้ำ 2 – Mercapto Ethanol
- E = เนื้อนกกระจากเทศสุกเติมโปรตีนถั่วเหลืองสักดี้ร้อยละ 5
- F = เนื้อนกกระจากเทศสุกเติมโปรตีนถั่วเหลืองสักดี้ ร้อยละ 5 และละลายน้ำ 2 – Mercapto Ethanol

2 – Mercapto Ethanol

จากรูปที่ 4.17 จะพบว่าโปรตีนของเนื้อนกกระจากเทศสุกน้อยกว่าแบบโปรตีนของเนื้อนกกระจากเทศดิบ เมื่อเปรียบเทียบกับรูปที่ 4.15 เนื่องจากแบบโปรตีนได้ผ่านกระบวนการให้ความร้อน ทำให้โปรตีนในเนื้อก็เกิดการเสียสภาพ (Denature) เกิดโครงสร้างที่แข็งแรง เมื่อละลายน้ำสารละลายน้ำ 2 – Mercapto Ethanol กับละลายน้ำ 2 – Mercapto Ethanol (A กับ B) พบร่องรอยนกกระจากเทศสุกที่มีการละลายน้ำ 2 – Mercapto Ethanol (B) แสดงแบบโปรตีนที่ชัดกว่าแบบโปรตีนที่ไม่ละลายน้ำ 2 – Mercapto Ethanol (A) สถาคคล้องกับรายงานของ Apichartsrangkoon (2001) ที่รายงานว่าสาร 2 – Mercapto Ethanol ช่วยละลายน้ำ ได้ชั้ลไฟค์ (S-S)

และที่เด่นชัดคือ เนื้องอกกระจากเทศสุกเติมกลูเตนร้อยละ 5 ไม่ละลายตัวย 2 – Mercapto Ethanol กับละลาย 2 – Mercapto Ethanol (C และ D) พบແກນໂປຣຕິນແຕກຕ່າງອໍຍ່າງຫັດເຈນໂດຍແພະ ກັບແກນໂປຣຕິນ D ທີ່ລະລາຍຕ້ວຍ 2- Mercapto Ethanol ຈະເຫັນແກນໂປຣຕິນທີ່ມີນ້າຫັນກມເລກຄຸລຕໍ່ຫັດເຈນ ແສດງວ່າກ່ອພັນຮະໄດຊັບໄຟຈາກກູ່ເຖິງ (Apichartsrangkoon, 2001) ແລະເນື່ອເປີຍເທິບຮະຫວ່າງແກນ ໂປຣຕິນຂອງເນື້ອນກະຮະຈາກທະສູກເຕີມ ໂປຣຕິນຄໍ່ວ່າລື່ອງສັກຕ້ອຍລະ 5 ແລະລະລາຍຕ້ວຍ 2- Mercapto Ethanol (F) ພບວ່າແກນໂປຣຕິນ F ແສດງແກນໂປຣຕິນທີ່ຫັດເຈນເດີຍກັບແກນໂປຣຕິນ D ແສດງວ່າໂປຣຕິນ ຄໍ່ວ່າລື່ອງສັກສາມາຮັກກ່ອພັນຮະໄດຊັບໄຟ (S-S) ແມ່ນອັນກັບກູ່ເຖິງ (Apichartsrangkoon and Ledward, 2002)



ຄິດສິນຫາວິທາລີຍເຊີຍໃໝ່
 Copyright[©] by Chiang Mai University –
 All rights reserved