



บทที่ 4

ผลการทดลองและวิเคราะห์ผล

งานวิจัยนี้ศึกษาถึงสมบัติด้านการเป็นตัวประสานของเจลาตินที่ได้จากการไฮโดรไลซิสเศษหนัง โดยศึกษาถึงผลของการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิในการสกัด เวลาที่ใช้ในการสกัด ชนิดของหนัง และอัตราส่วนระหว่างเศษหนังแห้งกับน้ำ โดยพิจารณาจากความเข้มข้นโปรตีนของเจลาตินที่สกัดได้ ความหนืด การสลายตัวของเศษหนัง และ ค่าของแข็งที่ละลาย (Total dissolved solid)

4.1 ปริมาณโปรตีนของสารละลายเจลาตินที่สกัดได้

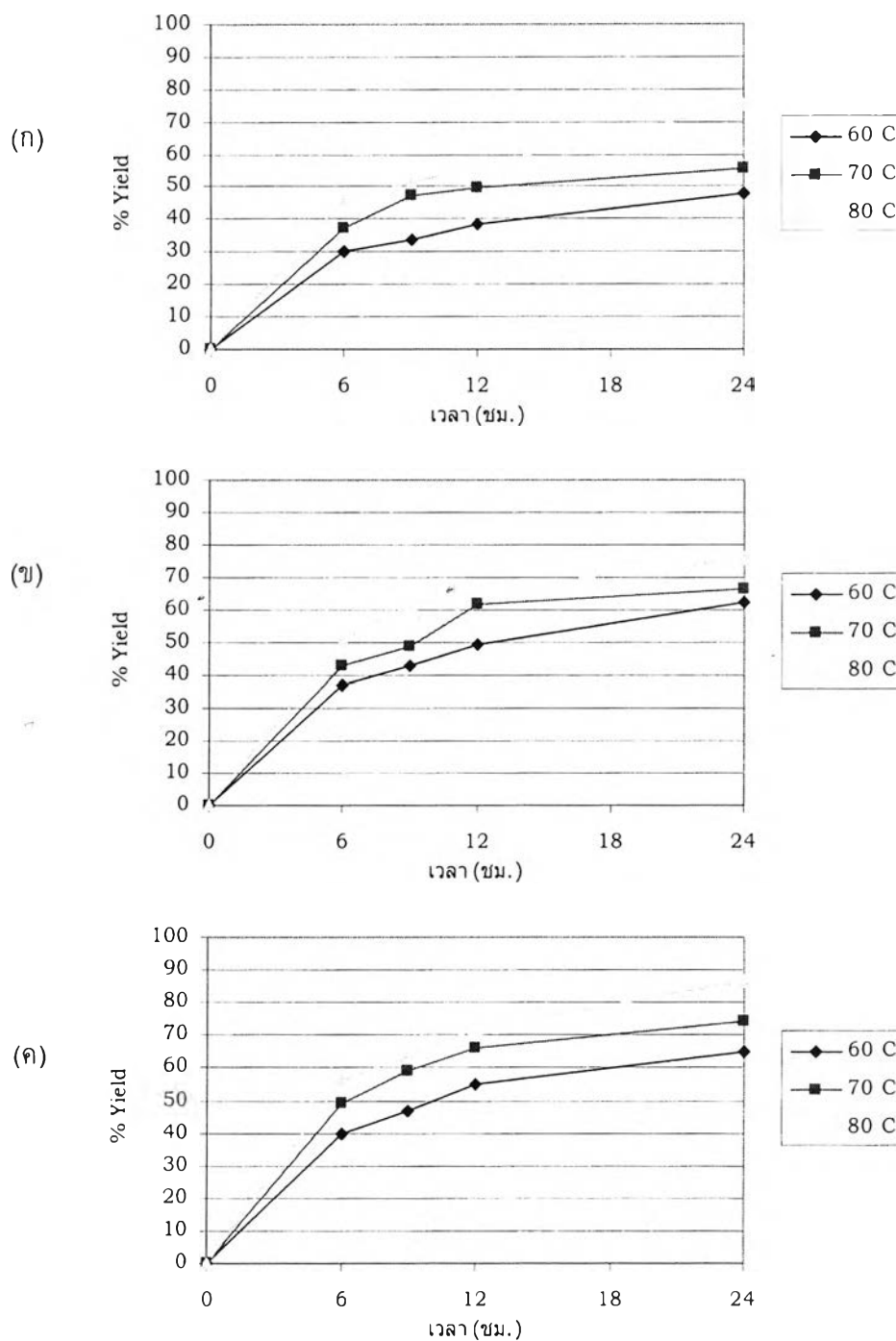
4.1.1 ผลของการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิและเวลาที่ใช้ในการสกัด

ในการทดลองส่วนของการสกัดเจลาติน โดยศึกษาถึงผลของการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิ และเวลาที่ใช้ในการสกัด จะทำการทดลองที่อุณหภูมิ 60, 70 และ 80 องศาเซลเซียส และเก็บตัวอย่างที่เวลา 6, 9, 12 และ 24 ชั่วโมง การหาความเข้มข้นของเจลาตินที่สกัดได้ ทำโดยวิธีของ Lowry แล้วนำมาคำนวณหาปริมาณของเจลาตินที่สกัดได้ในรูปของ %Yield โดยที่

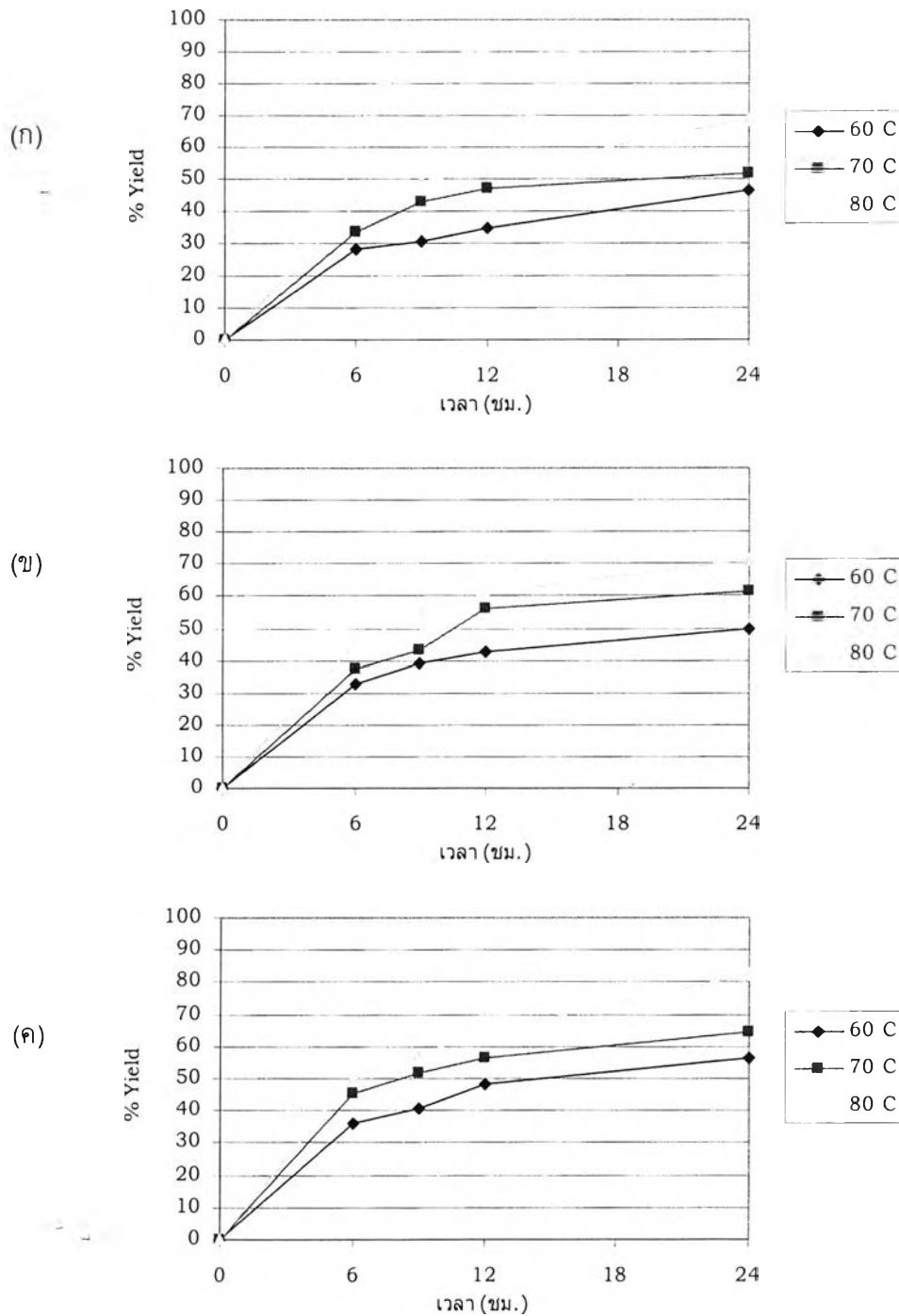
$$\%Yield = \frac{\text{ความเข้มข้นของเจลาติน} \times \text{ปริมาตรของสารละลาย} \times 100\%}{\text{น้ำหนักของเศษหนังแห้ง}}$$

ซึ่งผลการทดลองที่ได้ในส่วนของการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิและเวลาที่ใช้ในการสกัดเจลาติน พบว่า เมื่อเพิ่มอุณหภูมิและเวลาที่ใช้ในการสกัดจะมีผลทำให้ความเข้มข้นของเจลาตินที่สกัดได้มีค่าเพิ่มขึ้น ทั้งในส่วนของหนัง A ฟอก (รูปที่ 4.1) และ C (รูปที่ 4.2) ในทุกอัตราส่วนที่ใช้ในการสกัด

ทั้งนี้เนื่องจากในการไฮโดรไลซิสหนัง โมเลกุลน้ำจะแพร่เข้าสู่โครงสร้างโมเลกุลของหนัง โดย H^+ และ OH^- จะเข้าไปตัดพันธะเปปไทด์ โดย H^+ จะเข้าไปทำปฏิกิริยากับหมู่อะมิโน ส่วน OH^- จะเข้าไปทำปฏิกิริยากับหมู่คาร์บอกซิล (Hansen และคณะ, 1992) เป็นผลให้พันธะเปปไทด์ถูกทำลาย สายโซ่ของคอลลาเจนสั้นลง เมื่อเพิ่มอุณหภูมิ อัตราการเกิดปฏิกิริยาจะเร็วขึ้น ทำให้โมเลกุลของน้ำไปตัดพันธะเปปไทด์ได้เร็วขึ้น สายโซ่ที่ถูกตัดละลายลงไปในน้ำได้มากขึ้น เมื่อนำสารละลายที่ได้มาทำการวัดปริมาณโปรตีนจึงได้ค่าที่สูงกว่าการสกัดที่อุณหภูมิต่ำกว่า ในส่วนของเวลาที่ใช้ในการไฮโดรไลซิสพบว่าเมื่อเพิ่มเวลาที่ใช้ในการสกัดมีผลให้ค่าความเข้มข้นโปรตีนที่วัดได้มีค่าเพิ่มขึ้น เนื่องจากเวลาในการสกัดที่สูงขึ้นมีผลให้ปฏิกิริยาไฮโดรไลซิสเกิดมากขึ้น



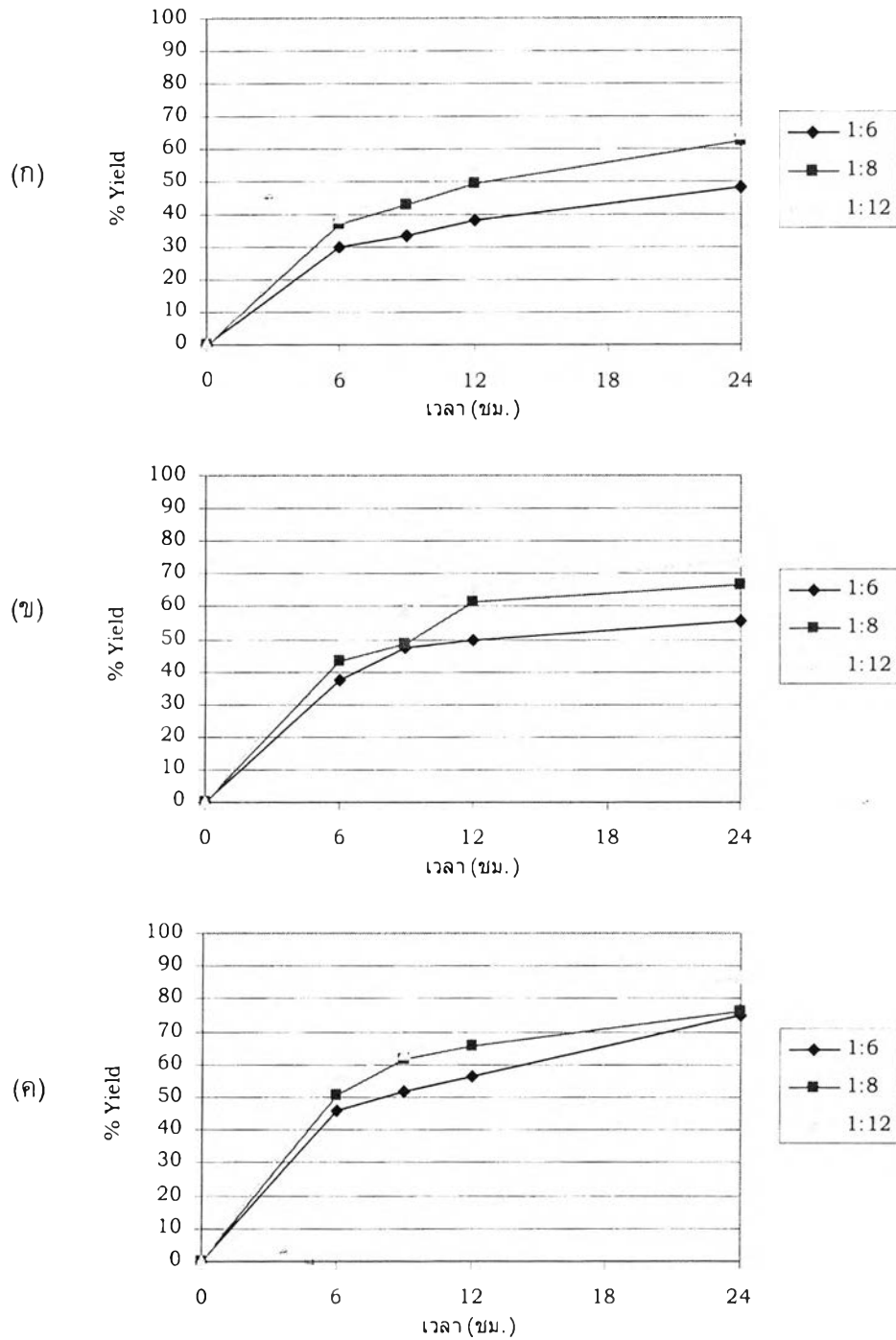
รูปที่ 4.1 %Yield ของเจลาตินที่สกัดได้จากหนังชนิด A ฟอก ที่อัตราส่วนเศษหนึ่งแฉ่งต่อน้ำเท่ากับ (ก) 1:6, (ข) 1:8 และ (ค) 1:12



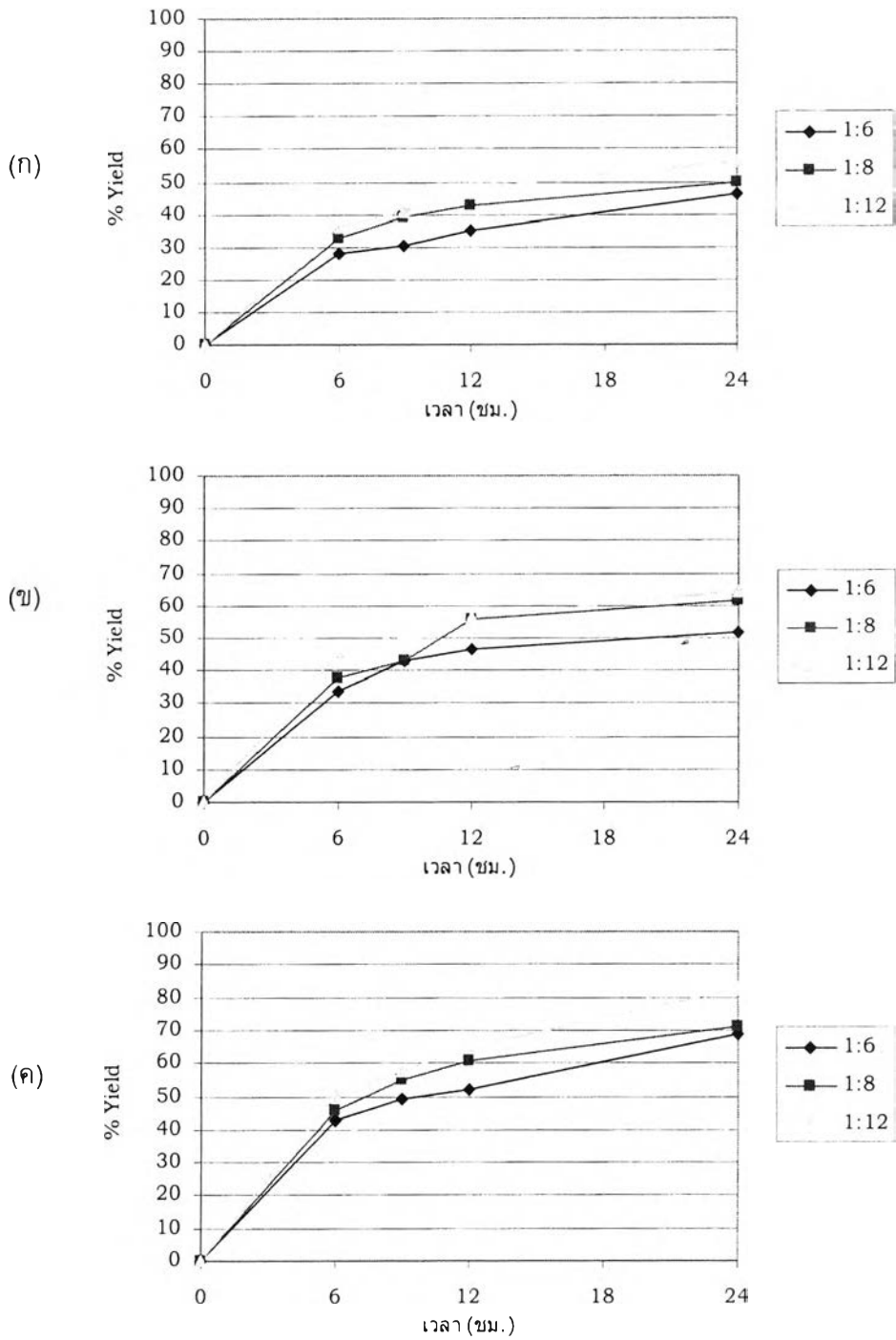
รูปที่ 4.2 % Yield ของเจลลาตินที่สกัดได้จากหนังชนิด C ที่อัตราส่วนเศษหนังแห้งต่อน้ำเท่ากับ (ก) 1:6, (ข) 1:8 และ (ค) 1:12

4.1.2 ผลของอัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำ

ในการสกัดเจลลาตินทำการกำหนดอัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำในการทดลองอยู่ที่ 1:6, 1:8 และ 1:12 โดยน้ำหนัก โดยกำหนดน้ำหนักรวมในแต่ละการสกัดอยู่ที่ 500 กรัม ดังนั้นที่อัตราส่วนต่างกันปริมาณของเศษหนึ่งแฉ่งเริ่มต้นจึงมีค่าต่างกัน โดยที่อัตราส่วน 1:6 มีค่าน้ำหนักเริ่มต้นของเศษหนึ่งแฉ่งอยู่ที่ 71.429 กรัม และที่อัตราส่วน 1:8 และ 1:12 มีน้ำหนักเริ่มต้นเท่ากับ 55.556 กรัม และ 38.462 กรัม ตามลำดับ โดยปริมาณโปรตีนจะวัดจากสารละลายที่สกัดได้ที่สภาวะต่าง ๆ กัน จากรูปที่ 4.3 และ 4.4 พบว่าที่อัตราส่วน 1:12 สัดส่วนของโปรตีนที่สกัดได้สูงที่สุดสำหรับทั้งหนัง A ฟอกละหนัง C เนื่องจากที่อัตราส่วนดังกล่าวมีปริมาณน้ำในระบบสูงที่สุด เป็นผลให้ความเข้มข้นของเจลลาตินในระบบต่ำ ซึ่งช่วยให้การแพร่ของเจลลาตินออกจากชั้นหนังดีขึ้น อัตราการเกิดปฏิกิริยาไฮโดรไลซิสจึงสูงขึ้น



รูปที่ 4.3 %Yield ของหน้ชชนิด A ฟอก ที่อุณหภูมิ (ก) 60°C, (ข) 70 °C และ (ค) 80 °C

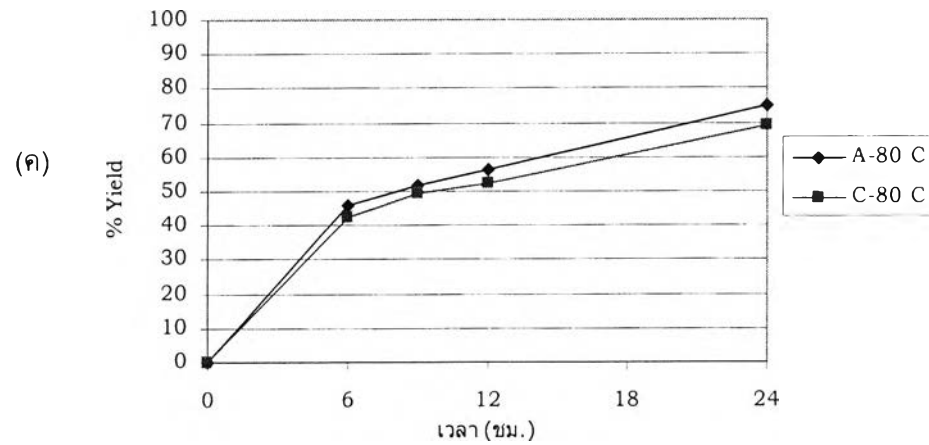
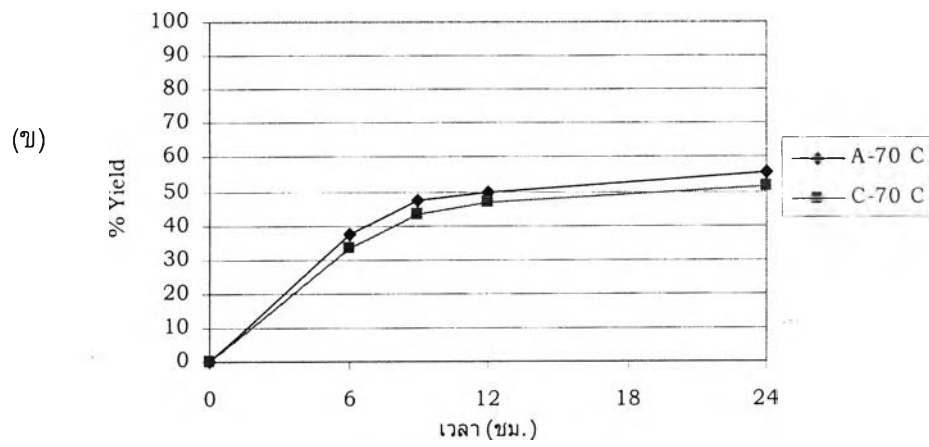
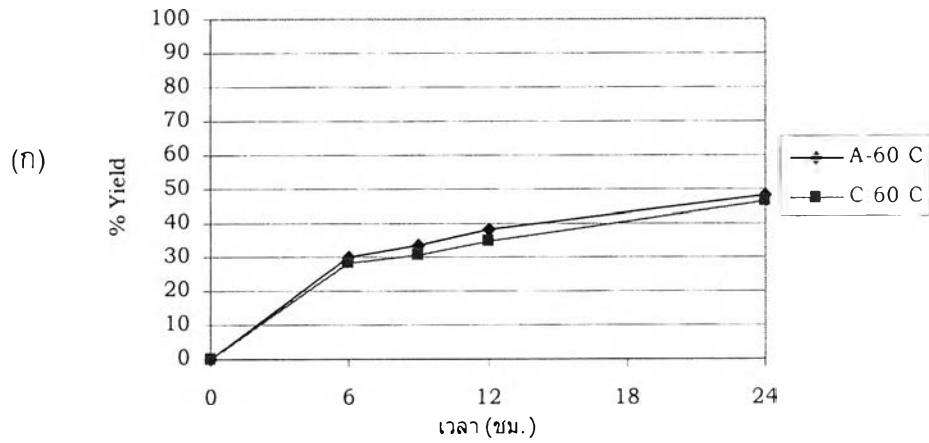


รูปที่ 4.4 %Yield ของหนังสือชนิด C ที่อุณหภูมิ (ก) 60°C, (ข) 70°C และ (ค) 80°C

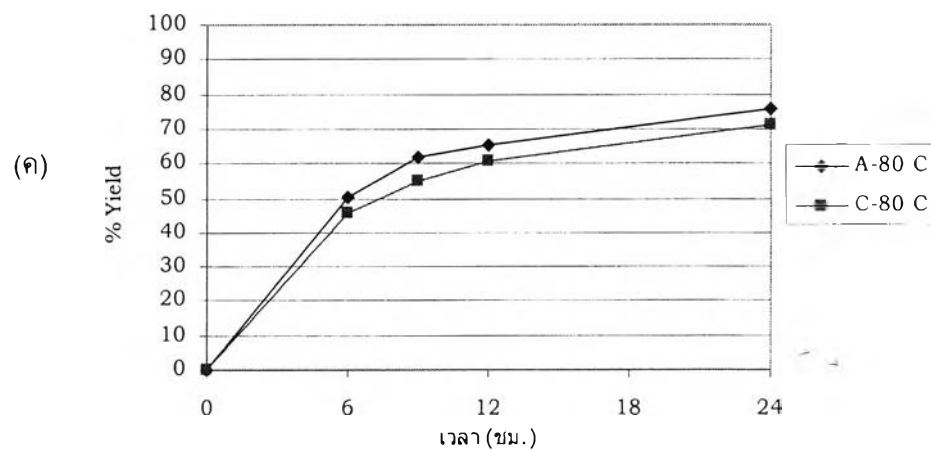
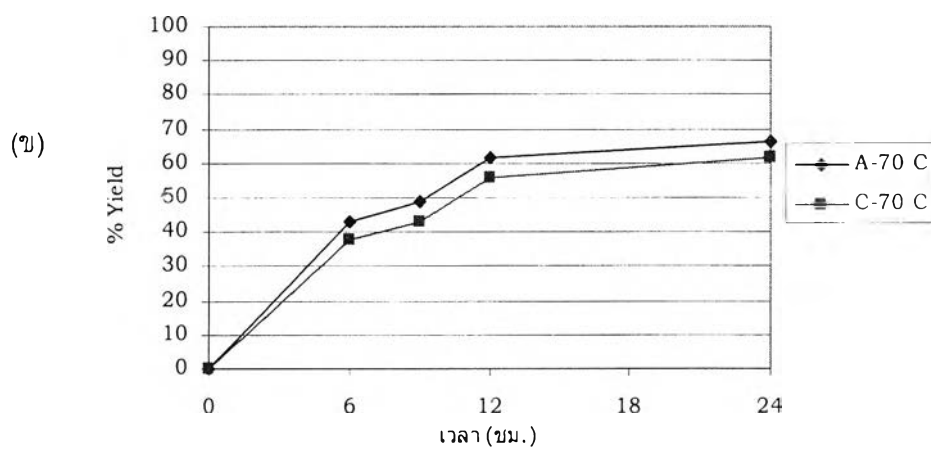
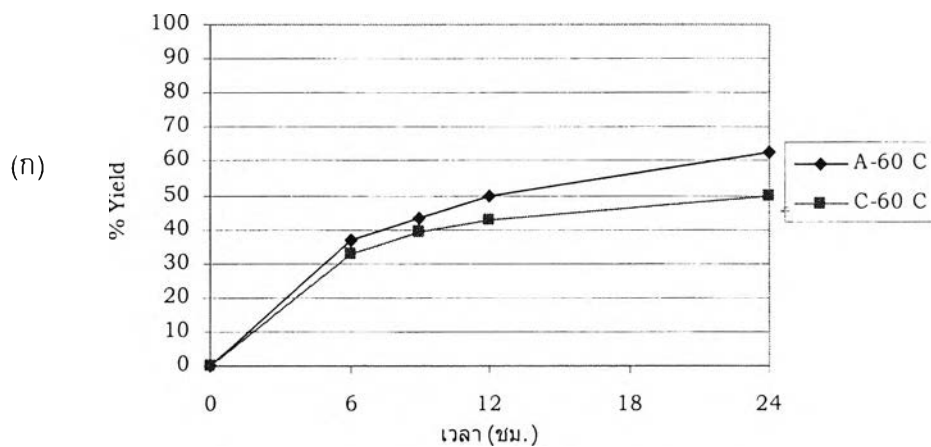
4.1.3 ผลจากชนิดของหนัง

ชนิดของหนังที่ใช้ในการทดลองมีอยู่ 2 ชนิดคือ ชนิด A ฟอกและ ชนิด C โดยหนังชนิด A ฟอกเป็นหนังที่ผ่านกระบวนการฟอกเพื่อกำจัดรากขนและชั้นของหนังในส่วนของ Epidermis ออก จากนั้นจึงนำมาทำการแช่ไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์เพื่อทำการฟอกสีหนัง ส่วนหนังชนิด C เป็นเศษหนังส่วนปลายซึ่งเป็นที่มีการปนเปื้อนของไขมันสูง

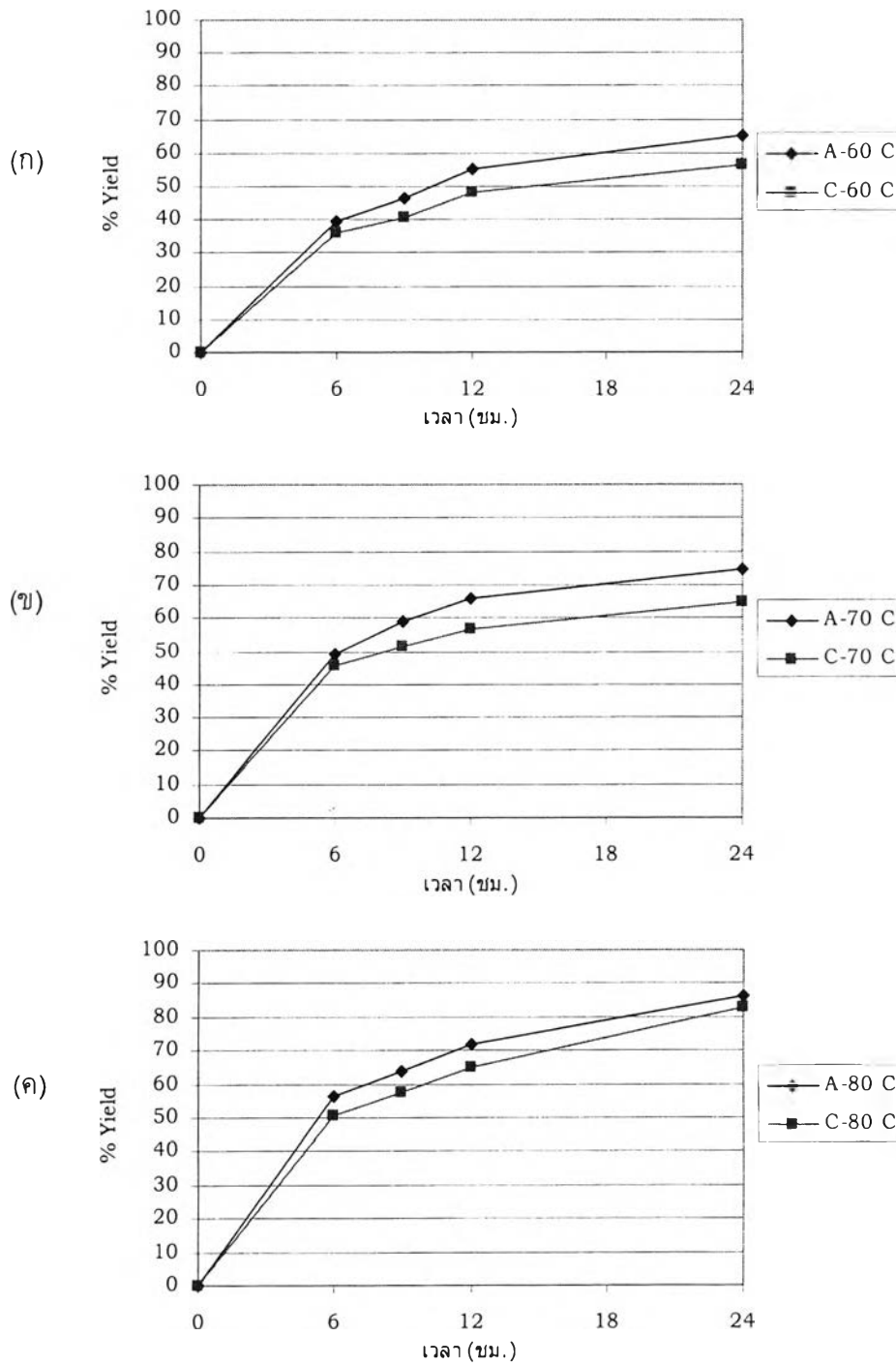
รูปที่ 4.5 ถึง 4.7 แสดงการเปรียบเทียบปริมาณโปรตีนที่สกัดได้จากหนังเกรด A ฟอก และหนัง C ที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนังแห้งและน้ำที่ 1:6, 1:8 และ 1:12 ตามลำดับ พบว่าปริมาณโปรตีนของเจลาตินที่สกัดได้จากหนัง A ฟอกมีค่าสูงกว่าหนัง C เมื่อเปรียบเทียบที่อัตราส่วนในการผสม เวลา และอุณหภูมิในการสกัดเดียวกัน เนื่องจากหนังเกรด A ฟอก เป็นหนังที่ผ่านกระบวนการฟอกมากกว่า โดยขั้นตอนแรกเป็นกระบวนการฟอกเพื่อกำจัดขนและไขมันตามชั้นหนังออก กระบวนการฟอกขั้นต่อมาคือการฟอกเพื่อกัดสีของหนังให้เป็นสีขาวด้วยไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ ซึ่งจากการผ่านกระบวนการฟอกทั้ง 2 ขั้นตอน ทำให้หนัง A ฟอก มีโครงสร้างของสายโซ่โปรตีนที่เปิดมากกว่าเมื่อเทียบกับหนัง C ดังนั้นเมื่อนำมาทำการสกัดด้วยน้ำจึงพบว่าปริมาณของโปรตีนที่สกัดได้จากหนัง A ฟอกมีค่าสูงกว่าหนัง C



รูปที่ 4.5 % Yield ของเจลลาตินที่สกัดได้ที่อัตราส่วนระหว่างเศษแห้งแห้งและน้ำที่ 1:6 ณ อุณหภูมิ (ก) 60°C, (ข) 70°C และ (ค) 80°C



รูปที่ 4.6 %Yield ของเจลาตินที่สกัดได้ที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำที่ 1:8
ณ อุณหภูมิ (ก) 60°C, (ข) 70°C และ (ค) 80°C



รูปที่ 4.7 %Yield ของเจลาตินที่สกัดได้ที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำที่ 1:12 ณ อุณหภูมิ (ก) 60°C, (ข) 70°C และ (ค) 80°C

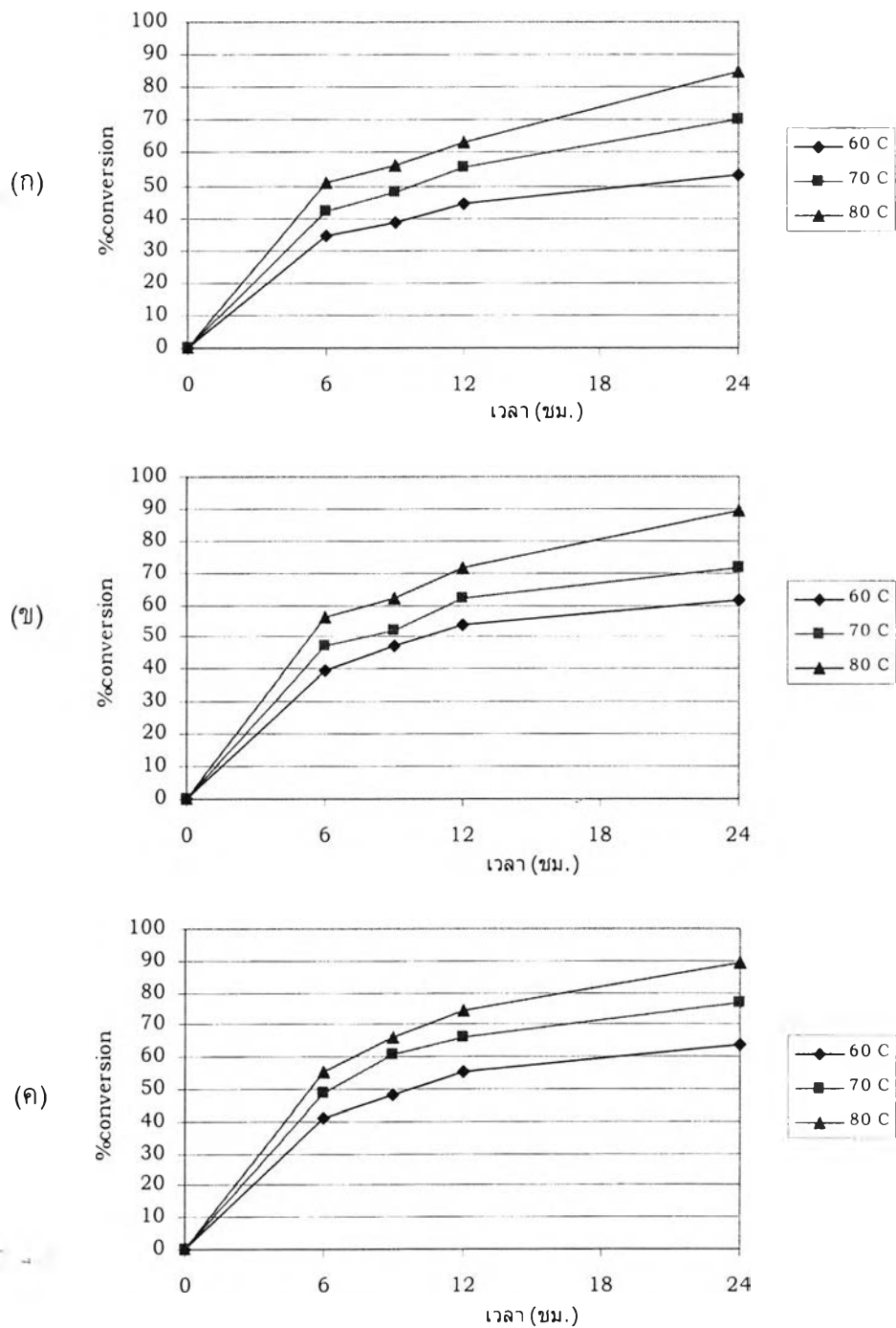
4.2 ค่าเปอร์เซ็นต์คอนเวอร์ชัน

4.2.1 ผลของการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิและเวลาที่ใช้ในการสกัด

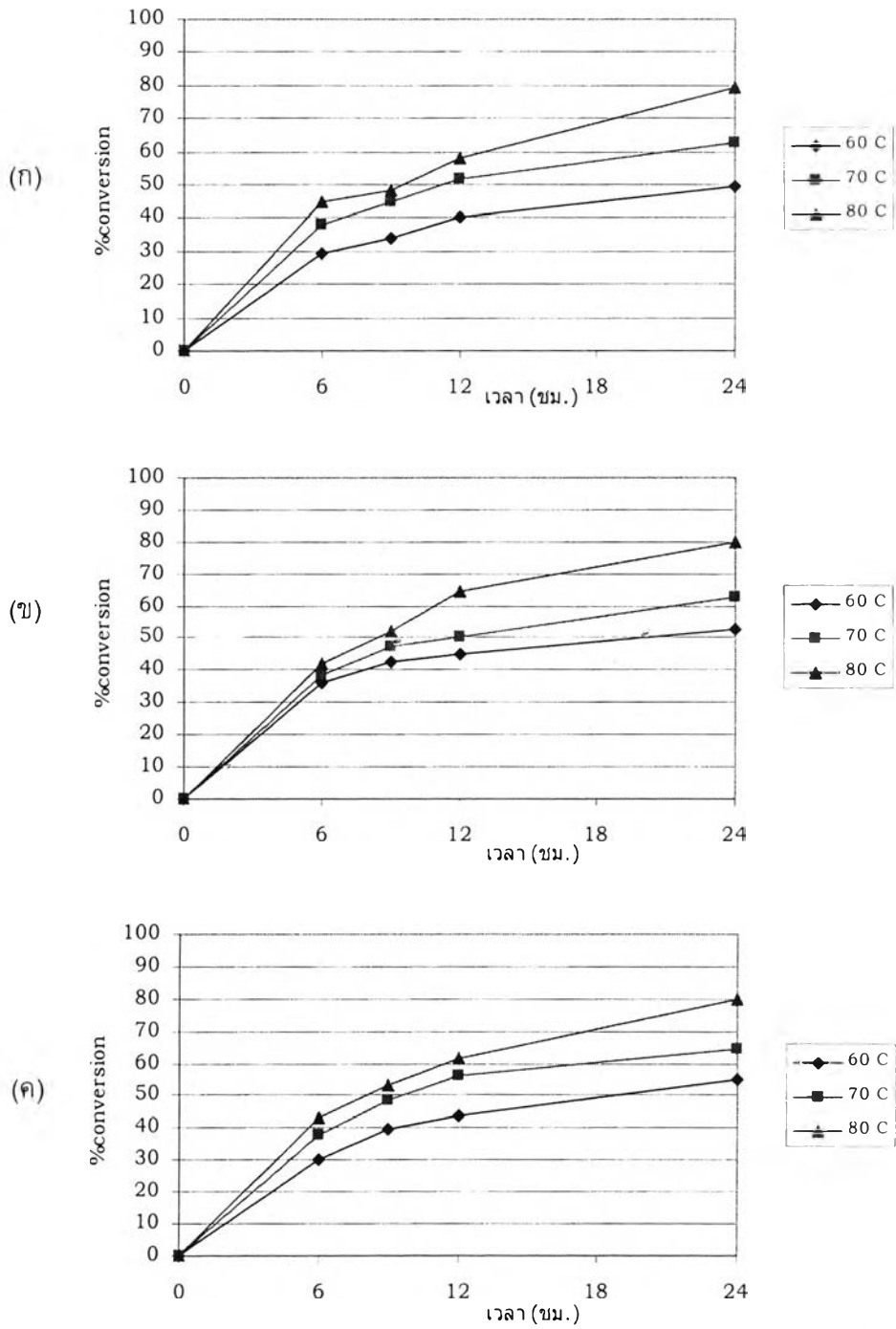
การสกัดเจลาตินในแต่ละการทดลองจะควบคุมน้ำหนักรวมในแต่ละการทดลองอยู่ที่ 500 กรัม ดังนั้นที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนังแห้งและน้ำที่ต่างกันนั้น น้ำหนักของเศษหนังแห้งเริ่มต้นในการสกัดจะมีค่าต่างกัน ในส่วนของการหาการสลายตัวของเศษหนังนั้น จึงนำมาทำการคำนวณเป็นค่าเปอร์เซ็นต์คอนเวอร์ชัน โดย

$$\% \text{conversion} = \frac{(\text{น้ำหนักแห้งของเศษหนังเริ่มต้น} - \text{น้ำหนักเศษหนังแห้งที่เหลือ}) * 100\%}{\text{น้ำหนักแห้งของเศษหนังเริ่มต้น}}$$

รูปที่ 4.8 ถึง 4.9 แสดงกราฟเปอร์เซ็นต์คอนเวอร์ชันที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนังแห้งและน้ำที่ 1:6, 1:8 และ 1:12 ของหนังเกรด A ฟอกและ C ตามลำดับ โดยเมื่อทำการเพิ่มอุณหภูมิและเวลาในการสกัดจะมีผลให้เศษหนังเกิดการสลายตัวได้มากยิ่งขึ้น (Kim และคณะ, 1994) ซึ่งสัมพันธ์กับการไฮโดรไลซิสของคอลลาเจนที่เป็นองค์ประกอบหลักในเศษหนัง เกิดผลิตภัณฑ์เจลาตินดังที่กล่าวแล้วในหัวข้อ 4.1



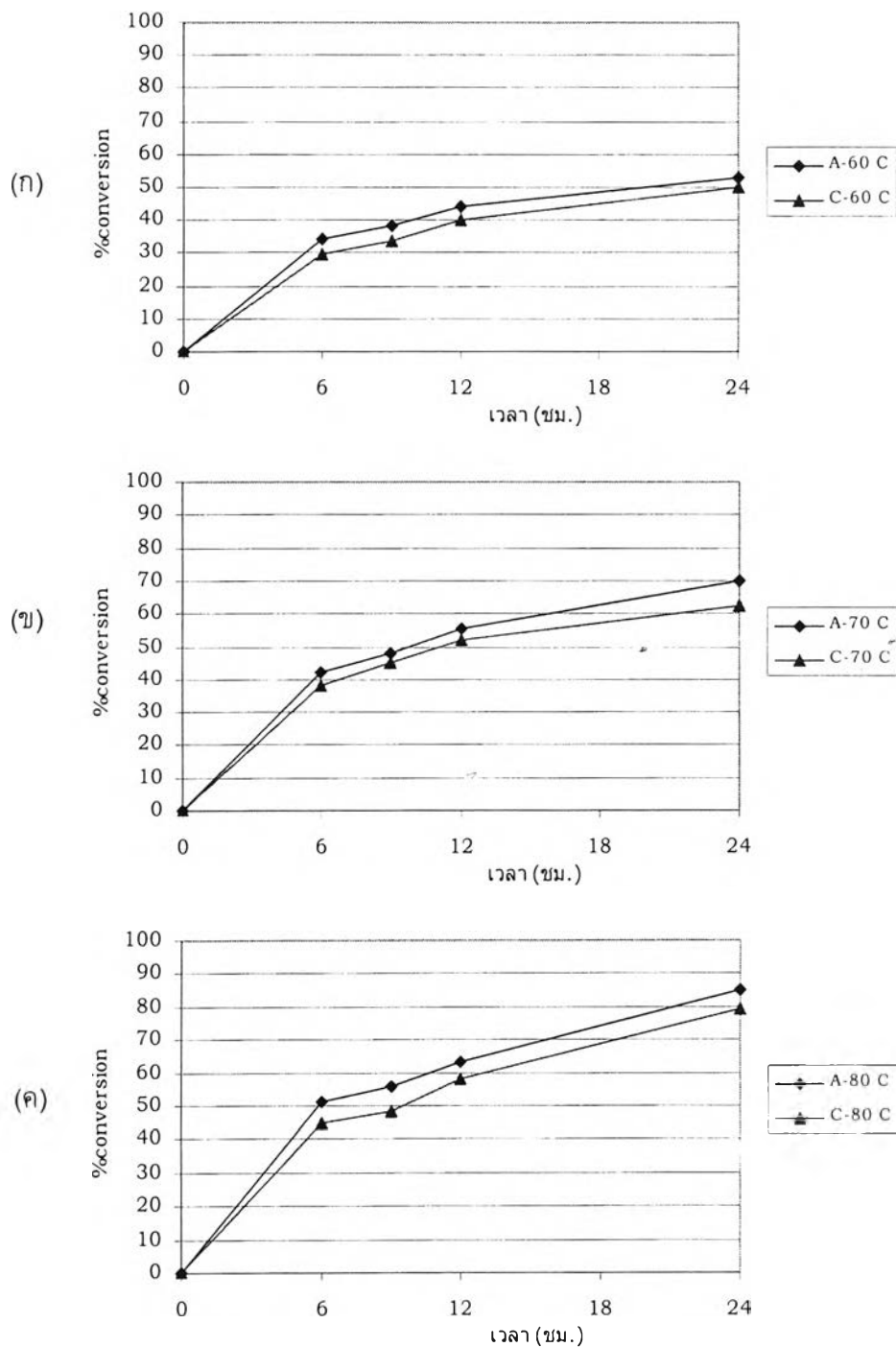
รูปที่ 4.8 เปอร์เซนต์คอนเวอร์ชันของหนัง A ฟอกที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนังแห้งและน้ำที่
(ก) 1:6, (ข) 1:8 และ (ค) 1:12



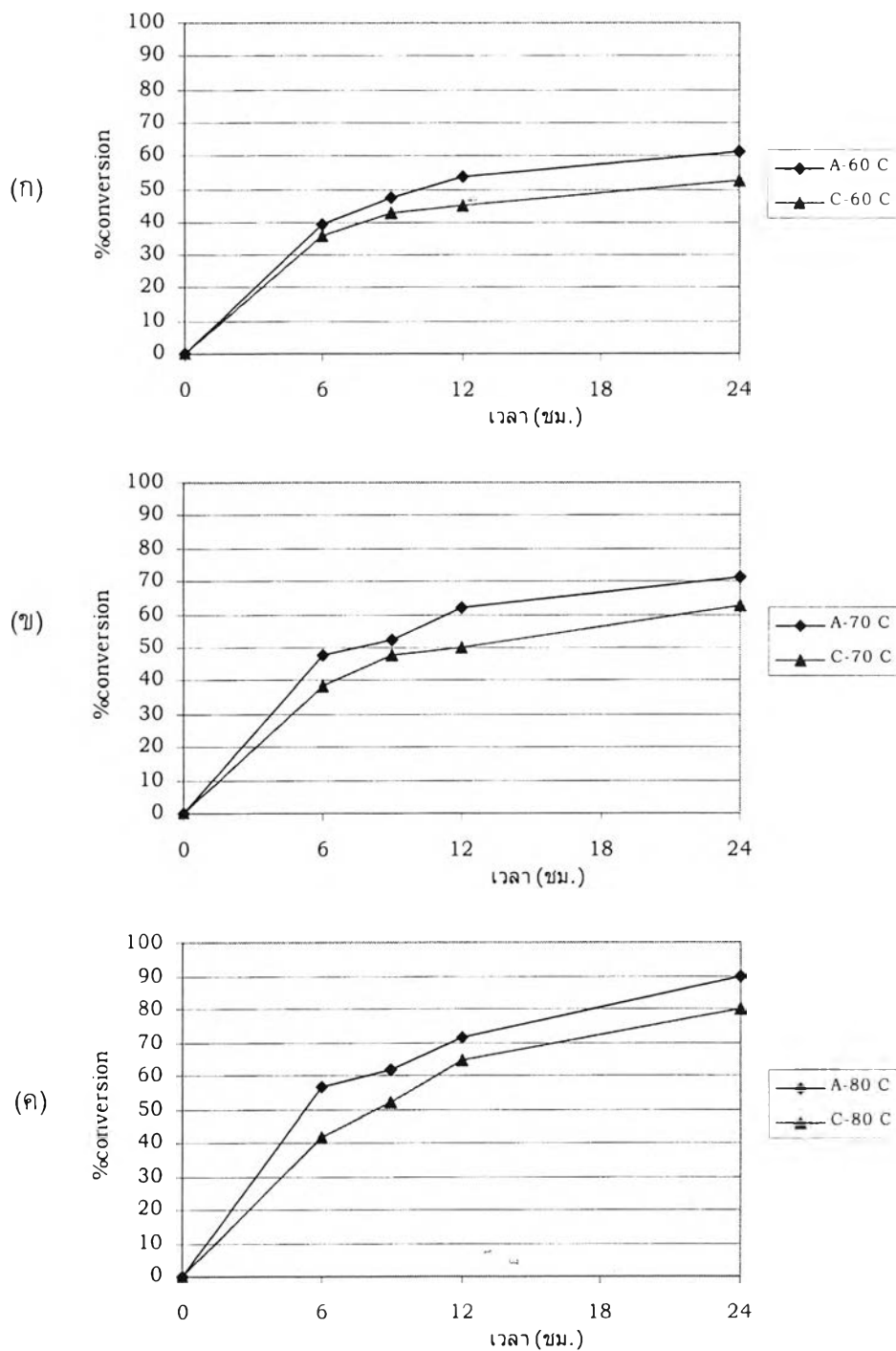
รูปที่ 4.9 เปอร์เซนต์คอนเวอร์ชันของหนัง C ที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนังแห้งและน้ำที่
(ก) 1:6, (ข) 1:8 และ (ค) 1:12

4.2.2 ผลจากชนิดของหนัง

ชนิดของหนังที่ใช้ในการทดลองมีสองชนิดคือ A ฟอก และ C โดยการเปรียบเทียบจะคำนวณจากเปอร์เซ็นต์ของเศษหนังที่สลายไป ณ สภาวะเดียวกัน รูปที่ 4.10 ถึง 4.12 แสดงค่าเปอร์เซ็นต์คอนเวอร์ชันที่อัตราส่วนเศษหนังแห้งและน้ำที่ 1:6, 1:8 และ 1:12 ตามลำดับ ซึ่งจะพบว่าในทุกสภาวะค่าเปอร์เซ็นต์คอนเวอร์ชันของหนัง A ฟอกมีค่าสูงกว่าหนัง C ซึ่งสอดคล้องกับผลการทดลองตอนที่ 4.1 แสดงให้เห็นว่าโปรตีนเป็นองค์ประกอบหลักของหนังที่ถูกสกัดโดยการไฮโดรไลซิสด้วยน้ำในการศึกษา

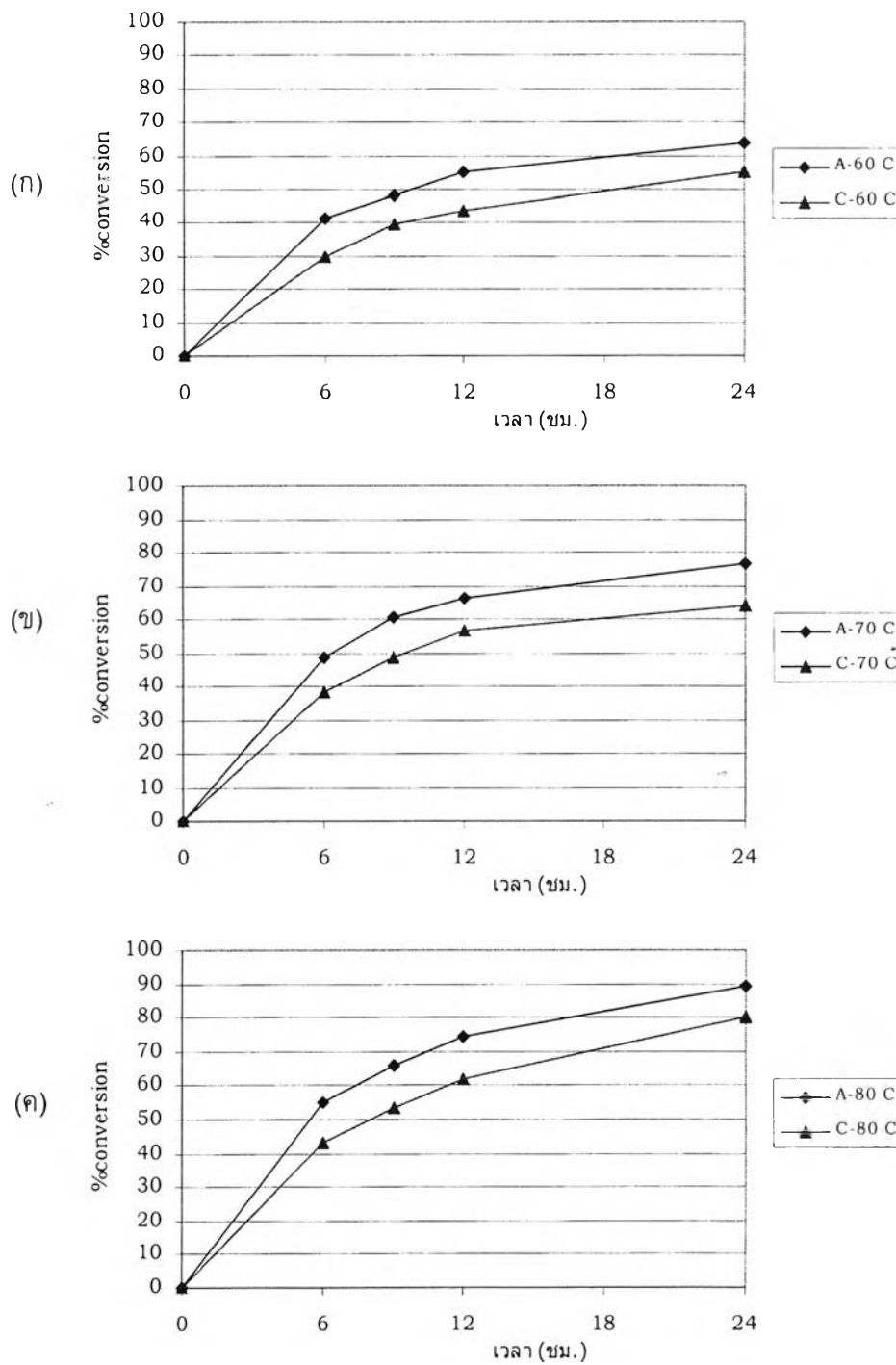


รูปที่ 4.10 เปอร์เซนต์คอนเวอร์ชันที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำที่ 1:6
ณ อุณหภูมิ (ก) 60°C, (ข) 70°C และ (ค) 80°C



รูปที่ 4.11 เปอร์เซนต์คอนเวอร์ชันที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำที่ 1:8

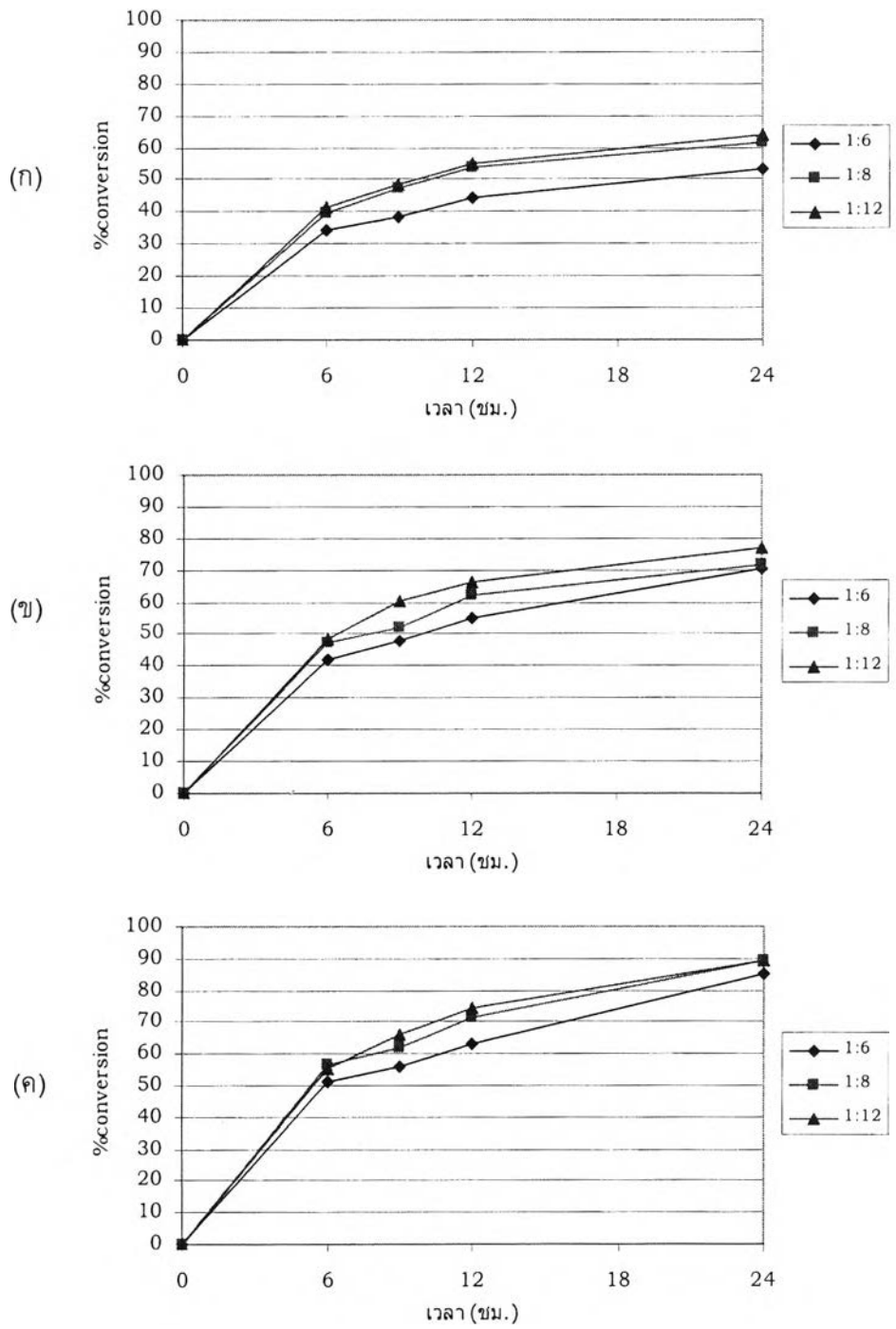
ณ อุณหภูมิ (ก) 60°C, (ข) 70°C และ (ค) 80°C



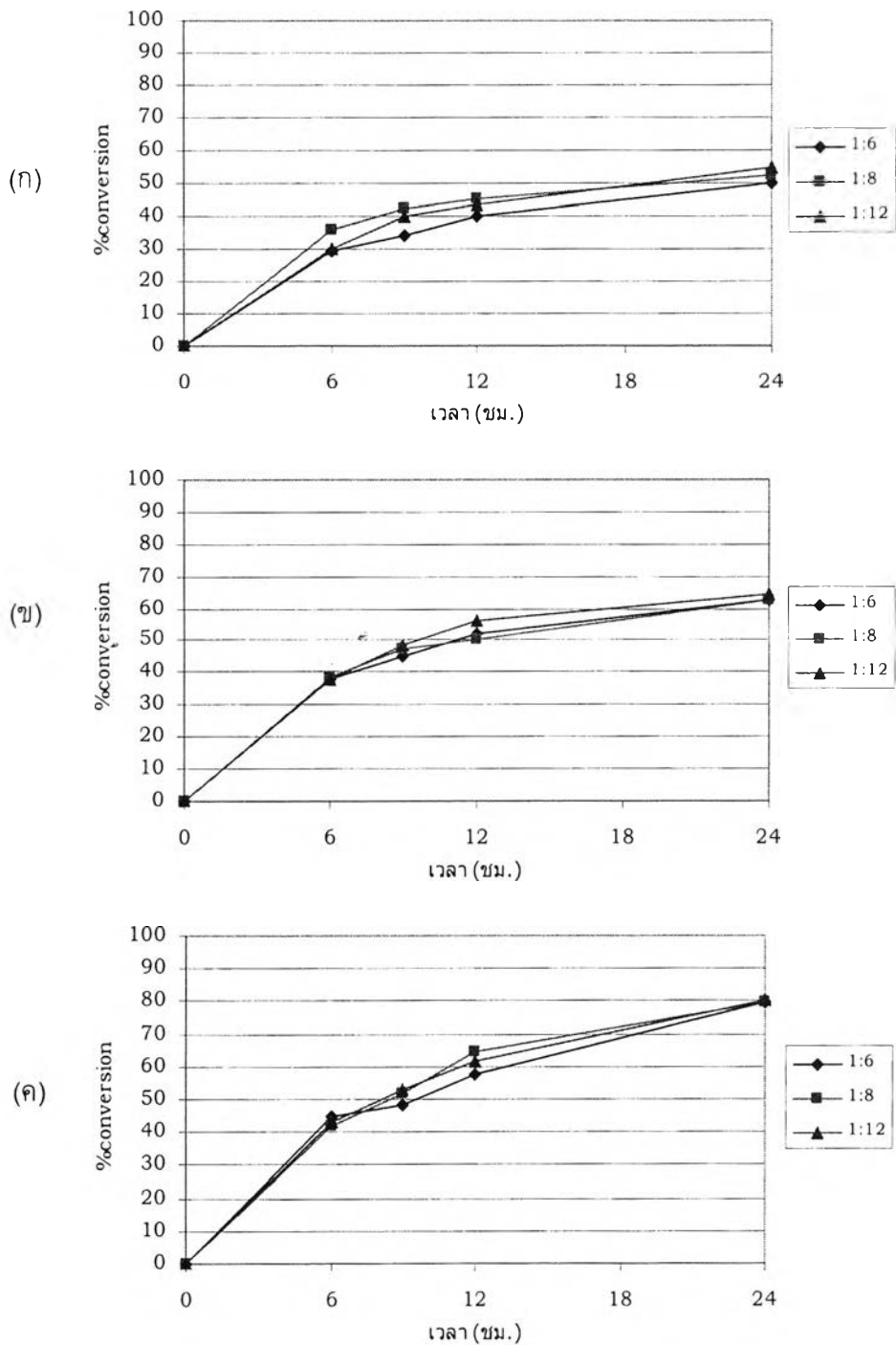
รูปที่ 4.12 เปอร์เซนต์คอนเวอร์ชันที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำที่ 1:12
ณ อุณหภูมิ (ก) 60°C, (ข) 70°C และ (ค) 80°C

4.2.3 ผลจากอัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำ

ในส่วนของหนังเกรด A พบพบว่าหนังที่ถูกสกัดในสภาวะต่างๆมีค่าเปอร์เซ็นต์คอนเวอร์ชันแตกต่างกัน โดยที่อัตราส่วน 1:12 มีค่าสูงสุด (รูป 4.13) ในส่วนของหนัง C ค่าเปอร์เซ็นต์คอนเวอร์ชันที่อัตราส่วนต่างๆมีค่าค่อนข้างใกล้เคียงกัน (รูป 4.14) ซึ่งมีความสอดคล้อง และสามารถวิเคราะห์ผลได้ในลักษณะเดียวกับปริมาณโปรตีนที่สกัดได้ในหัวข้อ 4.1.2



รูปที่ 4.13 เปอร์เซ็นต์คอนเวอร์ชันของหนัง A ฟอกที่อุณหภูมิ (ก) 60°C, (ข) 70°C และ (ค) 80°C



รูปที่ 4.14 เปอร์เซ็นต์คอนเวอร์ชันของหนัง C ที่อุณหภูมิ (ก) 60°C, (ข) 70°C และ (ค) 80°C

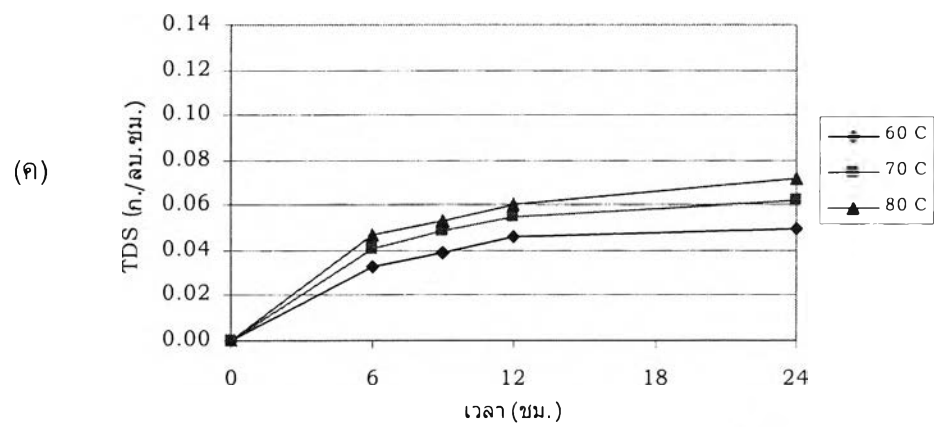
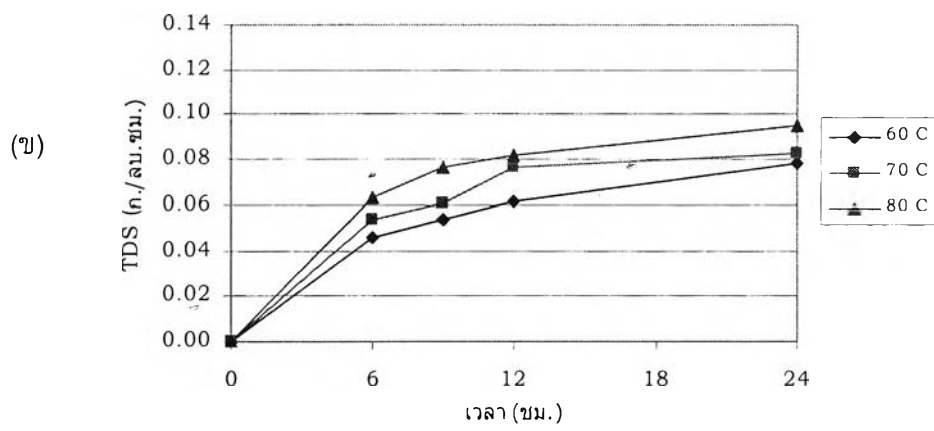
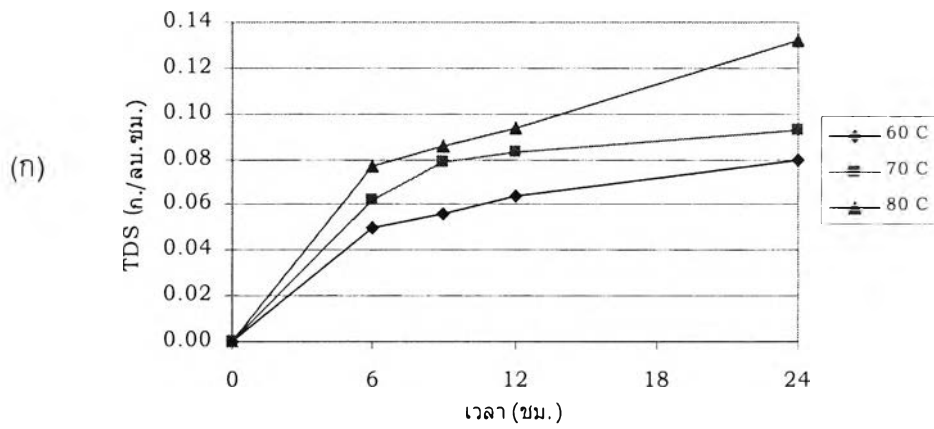
4.3 ค่า TOTAL DISSOLVED SOLID (TDS)

4.3.1 ผลของการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิและเวลาที่ใช้ในการสกัด

การหาค่า Total dissolved solid ทำโดยการนำสารละลายเจลาตินที่ผ่านการเหวี่ยง แยกมาทำการให้ความร้อนจนกระทั่งน้ำระเหยออกหมด จากนั้นนำเจลาตินของแข็งส่วนที่เหลือไป ชั่งน้ำหนัก (กรัม) นำมาหารด้วยปริมาตรก่อนอบ (ลบ.ซม.)

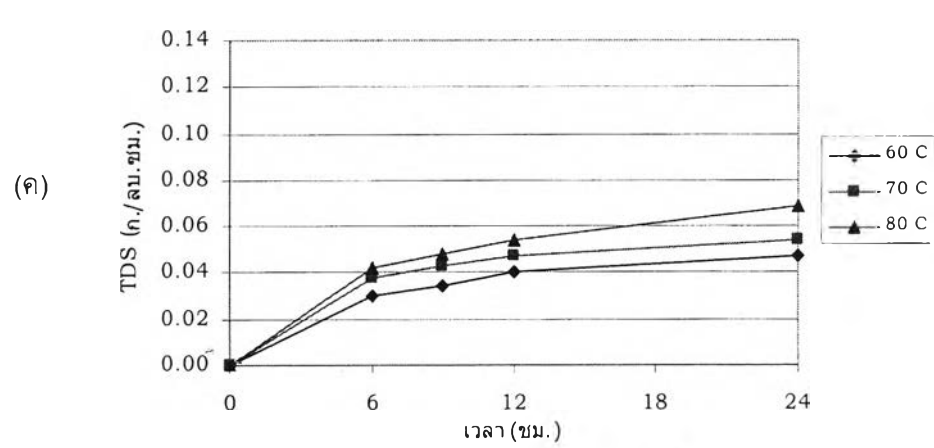
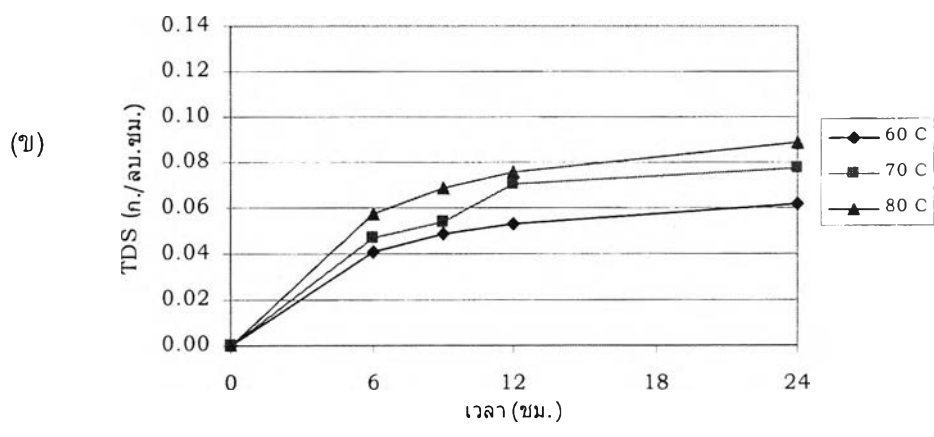
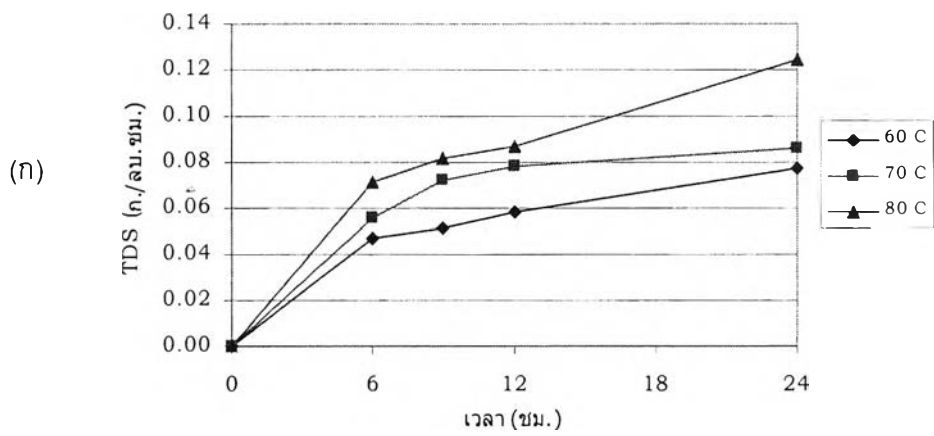
$$\text{TDS} = \frac{\text{น้ำหนักของของแข็งที่เหลือจากการอบ (ก.)}}{\text{ปริมาตรของสารละลายก่อนอบ (ลบ.ซม.)}}$$

รูปที่ 4.15 ถึง 4.16 เป็นกราฟแสดงค่า TDS ของเจลาตินที่คำนวณได้จากหนึ่งเกรต A ฟอก และหนึ่งเกรต C ตามลำดับ พบว่าเมื่อเพิ่มอุณหภูมิและเวลาในการสกัดจะมีผลให้การสลายตัวของเศษหนังสูงขึ้น ดังที่กล่าวแล้วในหัวข้อ 4.2 ซึ่งการสลายตัวของเศษหนังหรือคอลลาเจนลงไป ในสารละลายมากขึ้น ทำให้เมื่อนำมาทำการหาค่า TDS มีผลให้น้ำหนักของแข็งที่เหลือจากการอบมีค่าสูงขึ้น ส่งผลให้ค่า TDS สูงขึ้น



รูปที่ 4.15 ค่า TDS จากหนึ่งชนิด A ฟอก อัตราส่วนเศษหนึ่งแฉ่งต่อน้ำที่

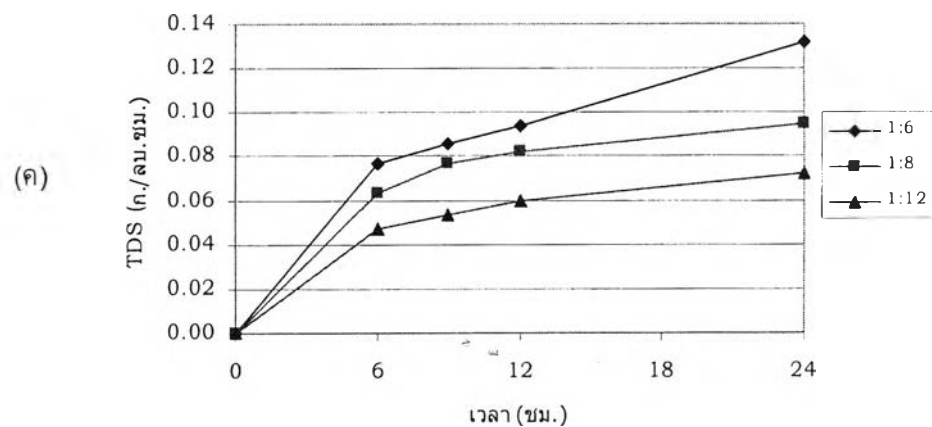
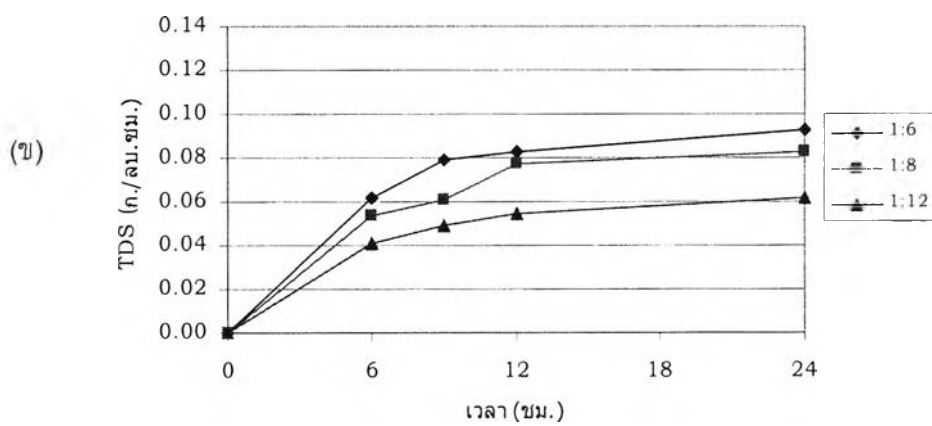
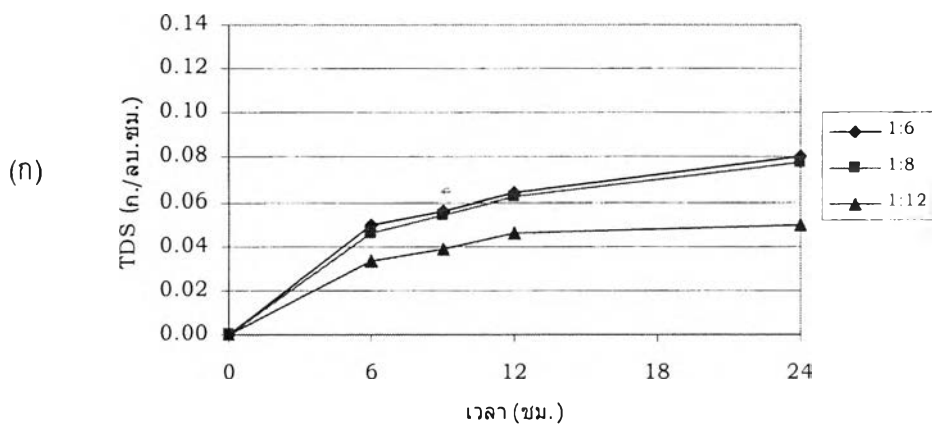
(ก) 1:6, (ข) 1:8 และ (ค) 1:12



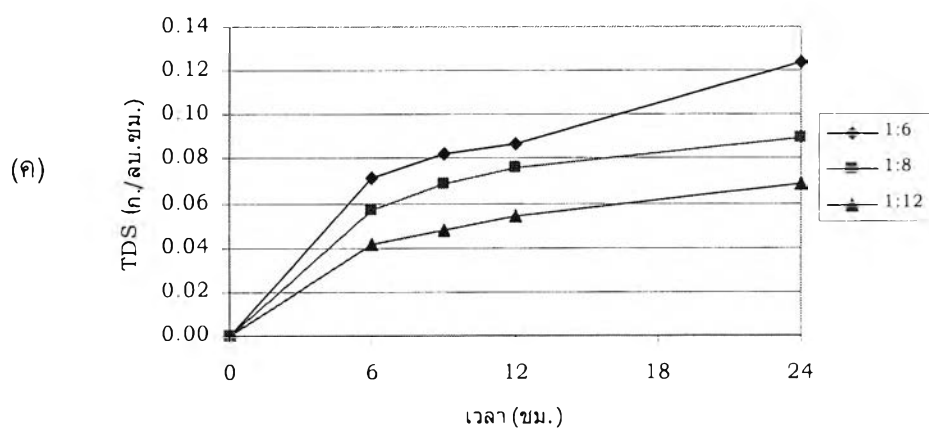
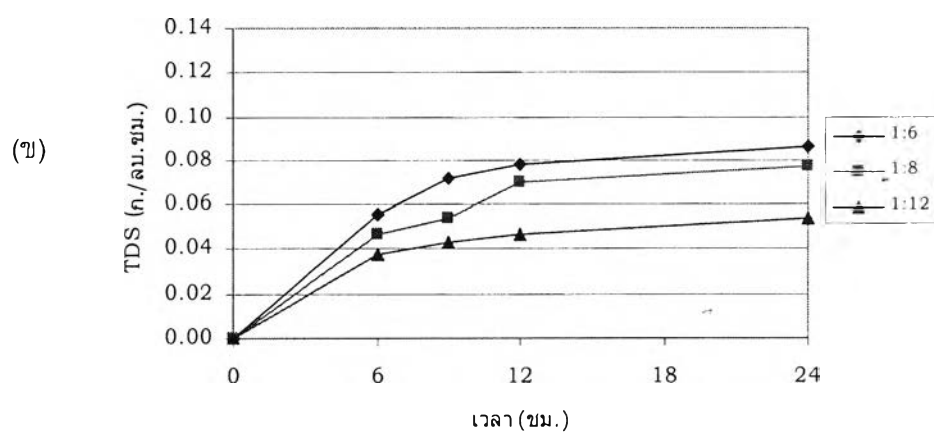
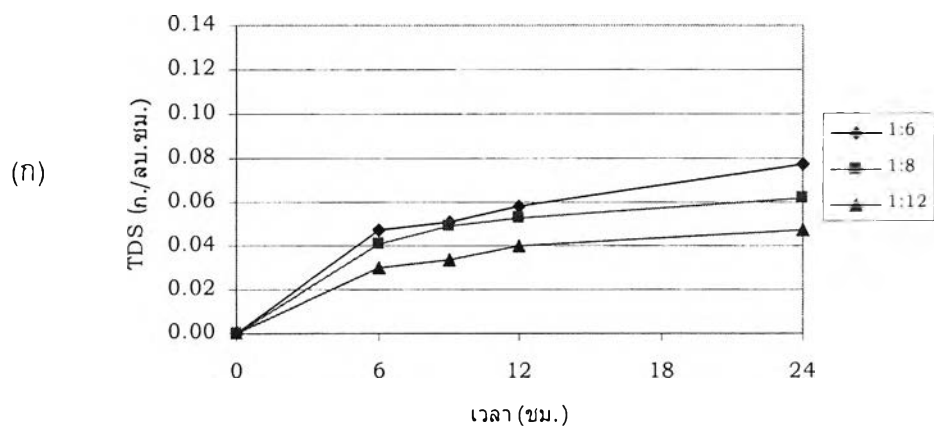
รูปที่ 4.16 ค่า TDS จากหนึ่งชนิด C อัตราส่วนเศษหนึ่งแฉ่งต่อน้ำที่ (ก) 1:6, (ข) 1:8 และ (ค) 1:12

4.3.2 ผลจากอัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำ

รูปที่ 4.17 ถึง 4.18 แสดงค่า TDS ของน้ำ A ฟอก และน้ำ C ที่อุณหภูมิ 60, 70 และ 80 องศาเซลเซียสตามลำดับ พบว่าในทุกสภาวะที่ทำการสกัด ค่า TDS ที่ได้จากอัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำที่ 1:6 มีค่าสูงสุด ส่วนที่ 1:12 มีค่า TDS ต่ำสุด เนื่องจากที่อัตราส่วน 1:6 มีน้ำหนักเริ่มต้นของเศษหนึ่งแฉ่งในระบบสูงที่สุด โอกาสในการละลายตัวของเศษหนึ่งแฉ่งจึงมีมากกว่าที่น้ำหนักเริ่มต้นของเศษหนึ่งแฉ่งต่ำกว่า ทำให้ในส่วนของการสกัดการละลายตัวของเศษหนึ่งแฉ่งละลายตัวไปได้มากกว่า สารละลายที่ได้จึงมีสายโซ่ของโปรตีนละลายอยู่สูง เมื่อนำมาทำการวัดปริมาตรและอบแห้งเพื่อหาค่า TDS จึงทำให้ค่า TDS ที่ได้มีค่าสูง



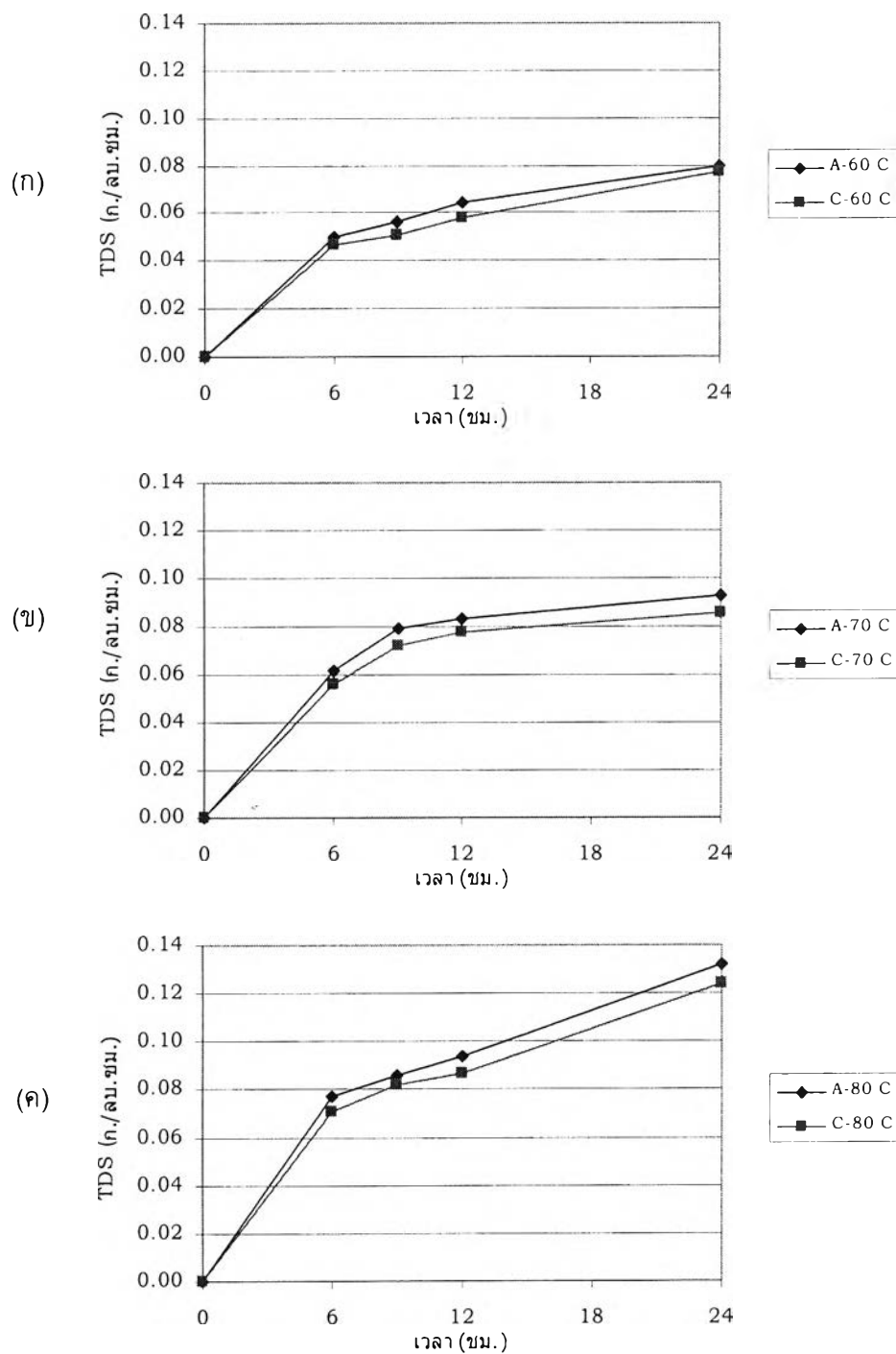
รูปที่ 4.17 ค่า TDS ของหนัง A ฟอก ที่อุณหภูมิ (ก) 60°C, (ข) 70 °C และ (ค) 80 °C



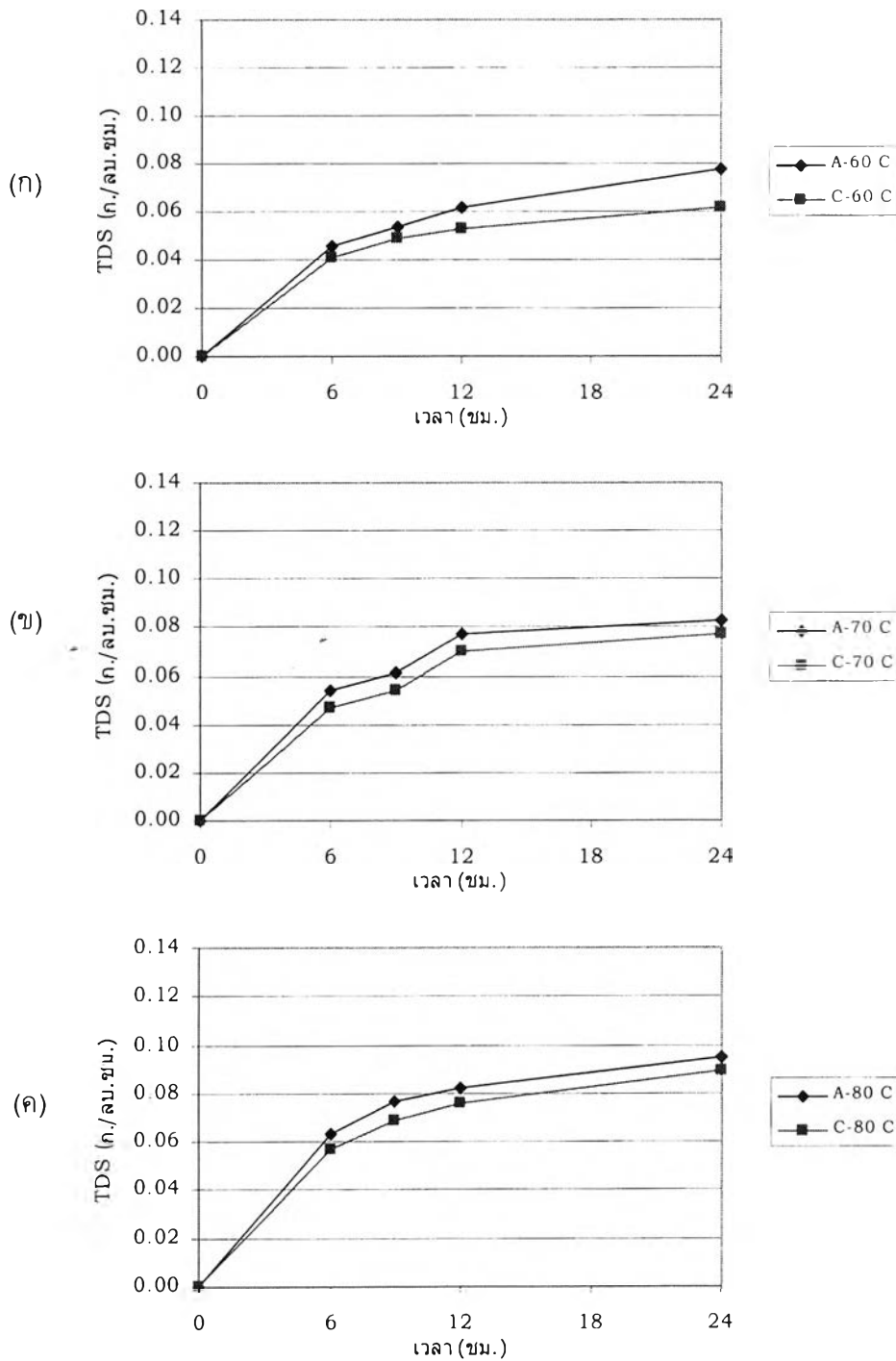
รูปที่ 4.18 ค่า TDS ของน้ำ C ที่อุณหภูมิ (ก) 60°C, (ข) 70 °C และ (ค) 80 °C

4.3.3 ผลจากชนิดของหนัง

หนังชนิด A ฟอก และ C เป็นหนังที่ผ่านผ่านกระบวนการฟอกมาต่างกันซึ่งส่งผลให้มีความสมบูรณ์ของเส้นใยต่างกัน โดยจากหัวข้อ 4.2 พบว่าการสลายตัวของเศษหนัง A ฟอกมีค่าสูงกว่าหนัง C ซึ่งในส่วนของการคำนวณหาค่า TDS นั้นหาจากสารละลายเจลาตินที่สกัดได้ ดังนั้นผลจากชนิดของหนังในส่วนของ TDS จึงมีแนวโน้มเดียวกับส่วนของเปอร์เซ็นต์คอนเวอร์ชัน รูปที่ 4.19 ถึง 4.21 แสดงการเปรียบเทียบค่า TDS ที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนังแห้งและน้ำที่ 1:6, 1:8 และ 1:12 ของหนังเกรด A ฟอกและหนัง C ตามลำดับ พบว่าในทุกสภาวะค่า TDS ของหนัง A ฟอก มีค่ามากกว่าหนัง C

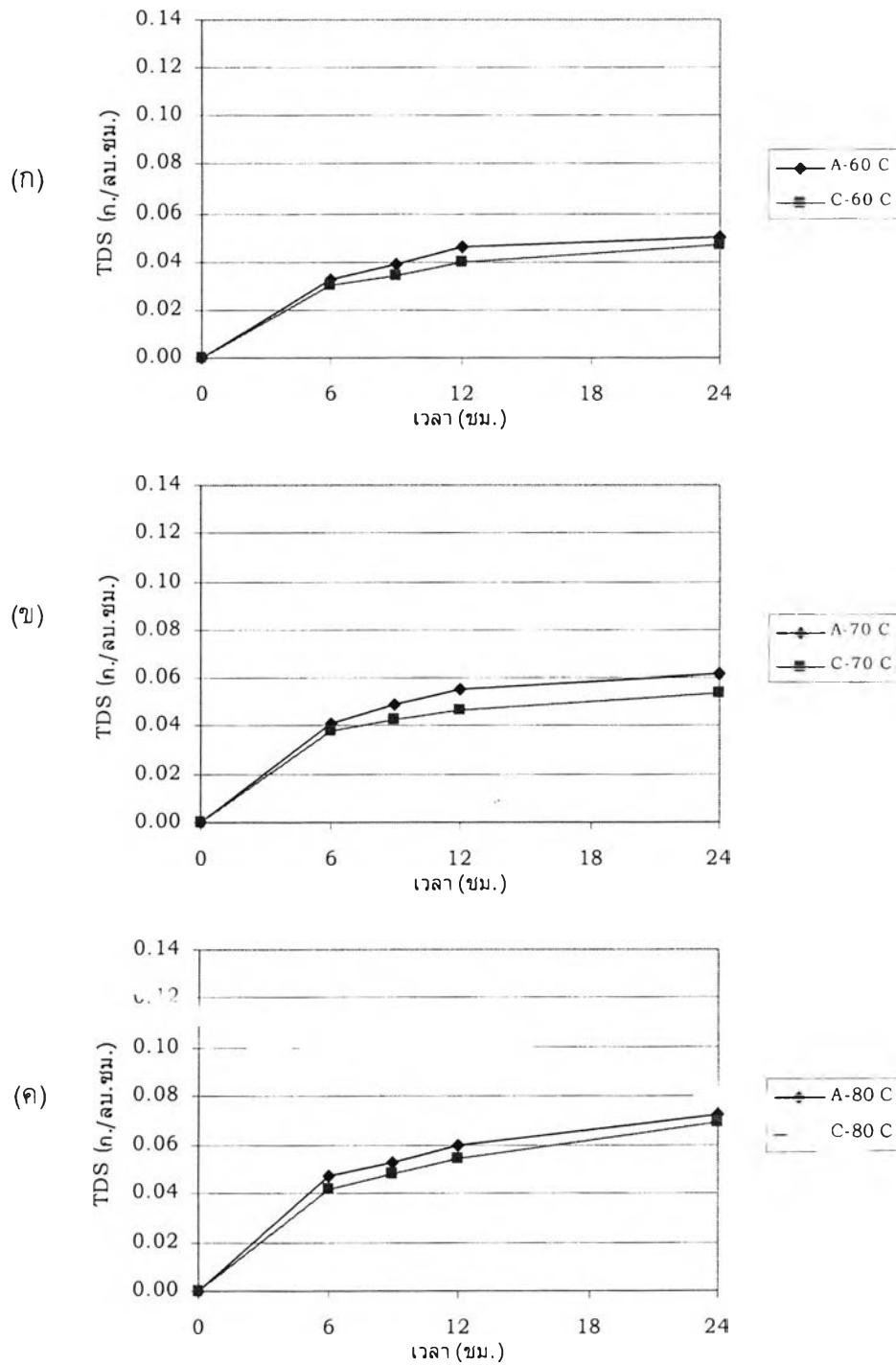


รูปที่ 4.19 ค่า TDS ที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำที่ 1:6 ที่อุณหภูมิ
(ก) 60°C, (ข) 70°C และ (ค) 80°C



รูปที่ 4.20 ค่า TDS ที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำที่ 1:8 ที่อุณหภูมิ

(ก) 60°C, (ข) 70°C และ (ค) 80°C



รูปที่ 4.21 ค่า TDS ที่อัตราส่วนระหว่างเศษหนึ่งแฉ่งและน้ำที่ 1:12 ที่อุณหภูมิ
(ก) 60°C, (ข) 70°C และ (ค) 80°C

4.4 ความหนืดของเจลาติน

4.4.1 ผลของการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิ

ในส่วนของการวัดความหนืดเจลาตินนั้น เจลาตินที่นำมาวัดเป็นเจลาตินในสภาวะที่สามารถนำมาใช้เป็นตัวประสานในการขึ้นรูปชิ้นงานได้ ซึ่งแสดงในตารางที่ 2 โดยการวัดความหนืดจะเริ่มโดยการละลายเจลาตินให้ได้ความเข้มข้นที่ 6.67% โดยน้ำหนักซึ่งถือเป็นค่าความเข้มข้นมาตรฐาน จากนั้นนำไปวัดด้วยเครื่อง Rheometer โดยกำหนดอุณหภูมิในการวัดอยู่ที่ 60 องศาเซลเซียส

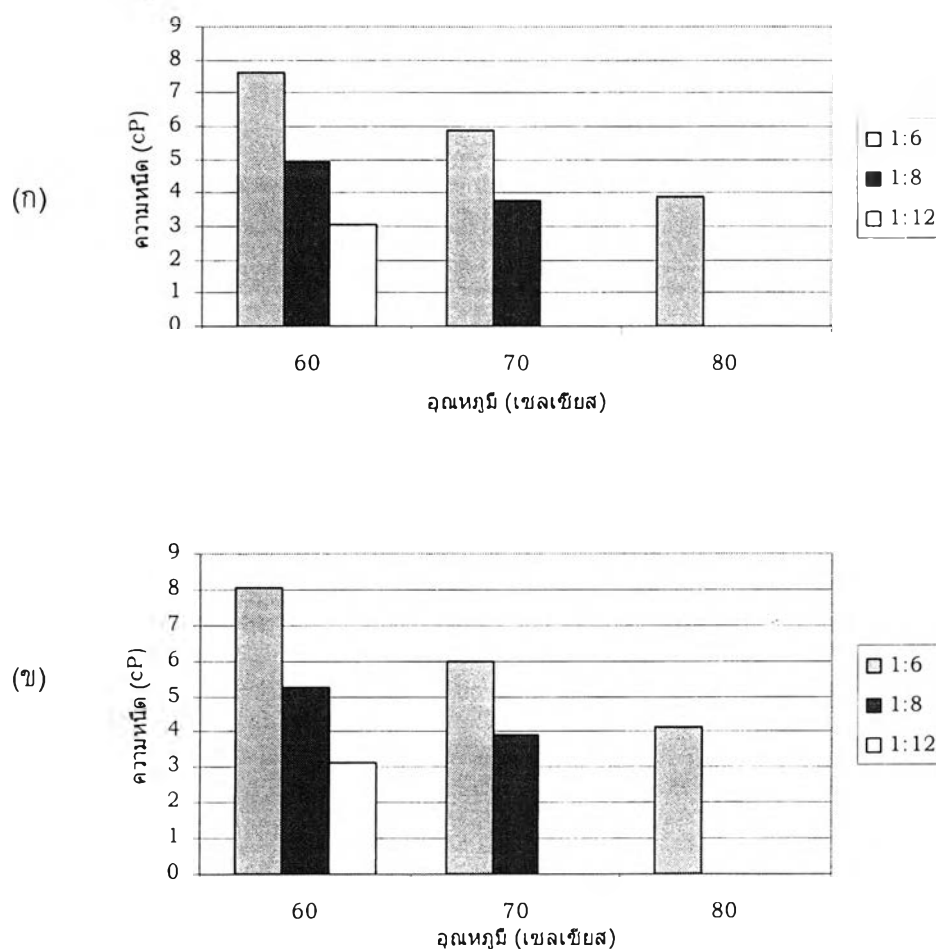
ตารางที่ 4.1 ความหนืดของเจลาติน

อัตราส่วน	อุณหภูมิ (°C)	ชนิดหนัง	ความหนืดของเจลาติน (cP)			
			6 ซม.	9 ซม.	12 ซม.	24 ซม.
1:6	60	A	x	x	x	7.645
		C	x	x	x	8.063
	70	A	x	x	x	5.871
		C	x	x	x	6.007
	80	A	x	x	Off-spec	3.907
		C	x	x	Off-spec	4.125
1:8	60	A	x	x	x	Off-spec
		C	x	x	x	Off-spec
	70	A	x	x	x	4.945
		C	x	x	x	5.252
	80	A	x	x	x	3.780
		C	x	x	x	3.906
1:12	60	A	x	x	x	x
		C	x	x	x	x
	70	A	x	x	x	Off-spec
		C	x	x	x	Off-spec
	80	A	x	x	x	3.033
		C	x	x	x	3.106

x หมายถึง สภาวะการสกัดซึ่งเจลาตินที่ได้ไม่สามารถใช้เป็นตัวประสานได้

Off-spec หมายถึง สภาวะการสกัดซึ่งเจลาตินที่ได้มีคุณลักษณะเป็นตัวประสาน แต่ลักษณะชิ้นงานไม่ผ่านมาตรฐาน

รูปที่ 4.22 แสดงค่าความหนืดของเจลาตินที่ความเข้มข้นมาตรฐานของหนังเกรด A ฟอกและเกรด C ตามลำดับ ซึ่งจากผลที่ได้พบว่าเมื่อเพิ่มอุณหภูมิในการสกัด (extraction temperature) จะมีผลให้ค่าความหนืดลดลง



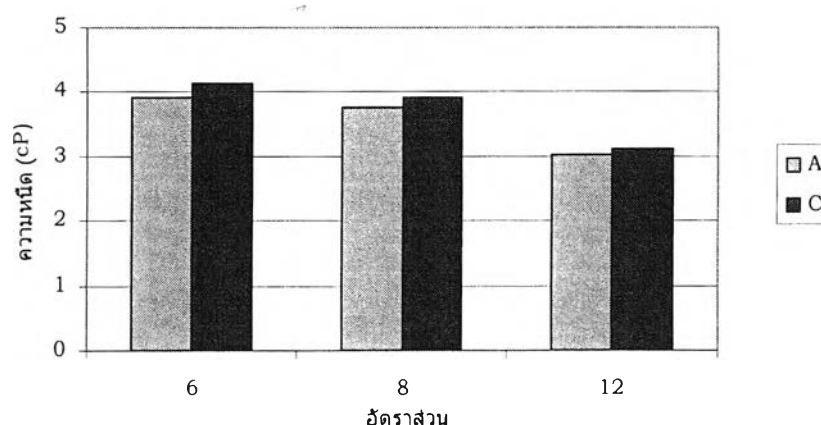
รูปที่ 4.22 ความหนืดของเจลาตินที่ความเข้มข้นมาตรฐาน (ก) หนัง A ฟอก, (ข) หนังเกรด C

การเพิ่มอุณหภูมิในการสกัดเจลาตินนั้น จะส่งผลให้เศษหนังเกิดการสลายตัวไปได้มากขึ้น ทำให้ในส่วนของสารละลายที่ได้มีค่าความเข้มข้นสูงขึ้น เปรอร์เซ็นต์คอนเวอร์ชันเพิ่มขึ้น ค่า TDS สูงขึ้น แต่ในส่วนของความหนืดนั้นจะมีค่าลดลง แสดงให้เห็นว่ามีความเป็นไปได้ที่สายโซ่โมเลกุลของเจลาตินที่สกัดได้ที่อุณหภูมิสูงจะมีขนาดสั้นกว่าที่อุณหภูมิกัดต่ำ โดยในการสกัดจากคอลลาเจนเป็นเจลาตินนั้น วิธีการที่ง่ายที่สุดคือการสกัดด้วยน้ำกับความร้อน โดยอุณหภูมิที่เหมาะสมที่สุดคือที่ 40 องศาเซลเซียส (Rosemary, 1995) พลังงานกระตุ้นในการสลายตัวของคอลลาเจนมีค่าประมาณ 81 กิโลแคลอรี ซึ่งที่จุดนี้จะมีผลให้พันธะไฮโดรเจนเกิดการสลายตัว โดย

จาก bundles จะสลายตัวเป็น fiber เป็น fibrils และสุดท้ายจะเหลือเพียงแค่ส่วนของทรอปคอลลาเจน (tropocollagen) ส่วนต่อมารการไฮโดรไลซิสจะทำลายพันธะที่เชื่อมกันระหว่างทรอปคอลลาเจน (intramolecular crosslink) จนเหลือเพียงสายโซ่คอลลาเจน และสายโซ่คอลลาเจนที่เหลือจะถูกไฮโดรไลซิสจนได้เป็นเจลาติน ในส่วนของการสกัดเจลาตินที่อุณหภูมิสูงกว่า 40 องศาเซลเซียสนั้นพันธะไฮโดรเจน และหมู่ไฮดรอกซิลของกรดอะมิโนบางส่วนจะถูกทำลายไปทำให้ค่าความหนืดที่ได้ลดลง (Cho และคณะ, 2005) แต่ข้อเสียในการสกัดที่อุณหภูมินี้คือได้ปริมาณเจลาตินน้อย ในทางอุตสาหกรรมทั่วไปจึงเลือกสกัดที่อุณหภูมิเริ่มต้นประมาณ 60 องศาเซลเซียส

4.4.2 ผลของอัตราส่วนระหว่างเศษหนังแห้งและน้ำ

จากผลการทดลองก่อนหน้านี้ ที่สภาวะการสกัดเดียวกัน การใช้อัตราส่วนหนังต่อน้ำน้อย (1:12) จะได้ปริมาณเจลาตินมาก อย่างไรก็ตามที่รูปที่ 4.23 แสดงให้เห็นว่าค่าความหนืดมาตรฐานที่ได้จะต่ำ ซึ่งบ่งชี้ถึงความสมบูรณ์ของสายโซ่โปรตีนที่ต่ำกว่าการสกัดโดยใช้หนังต่อน้ำมาก (1:6 และ 1:8) ทั้งนี้อาจเป็นผลจากอัตราการเกิดปฏิกิริยาที่เร็วซึ่งส่งผลให้เกิดการทำลายพันธะในสายโซ่โปรตีนที่ได้



รูปที่ 4.23 ความหนืดของเจลาตินที่ความเข้มข้นมาตรฐานที่อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส เวลา 24 ชั่วโมง

4.4.3 ผลจากชนิดของหนัง

จากรูปที่ 4.23 ในหัวข้อ 4.4.2 พบว่าในทุกสภาวะที่ทำการสกัดเจลาติน ค่าความหนืดที่วัดจากค่าความเข้มข้นมาตรฐานของหนังเกรด C มีค่ามากกว่าหนังเกรด A ฟอก เนื่องจากเส้นใยคอลลาเจนของหนังเกรด C สมบูรณ์กว่า เมื่อสกัดเจลาตินจะได้เจลาตินที่มีสายโซ่ยาวกว่า ทำให้ค่าความหนืดที่ได้สูง

4.5 การขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ขึ้นขบเคี้ยว

4.5.1 อัตราส่วนระหว่างน้ำหนักของสารละลายเจลาตินต่อเศษหนัง

ในส่วนของการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ขึ้นขบเคี้ยว นั้น เริ่มต้นโดยกำหนดอัตราส่วนน้ำหนักของสารละลายเจลาตินต่อเศษหนังอยู่ที่ 4:5 ซึ่งเท่ากับอัตราส่วนการผสมโดยใช้น้ำแข็งต่อเศษหนัง จากนั้นจึงเริ่มทำการสกัดสารละลายเจลาติน และนำสารละลายเจลาตินที่สกัดได้มาผสมกับเศษหนังแห้งที่อัตราส่วนดังกล่าว ซึ่งผลที่ได้พบว่าของผสมที่ได้นั้นมีความเป็ยกขึ้นสูง แม้ว่าจะนำมาฉีดขึ้นรูปได้แต่ในขั้นตอนการอบใช้เวลาสูงเกิดการเปลี่ยนแปลงพลังงาน ดังนั้นในการขึ้นรูปครั้งต่อมาจึงลดอัตราส่วนระหว่างน้ำหนักของสารละลายเจลาตินต่อเศษหนังลงมาอยู่ที่ 3:5 ซึ่งอัตราส่วนของสารละลายเจลาตินที่ใช้น้อยเกินไป ทำให้ของผสมที่ได้ผสมกันได้ไม่ทั่วถึง ดังนั้นจึงเพิ่มอัตราส่วนในการผสมอยู่ที่ 7:10 ซึ่งเป็นอัตราส่วนที่เหมาะสมในการขึ้นรูปผลิตภัณฑ์ขึ้นขบเคี้ยวด้วยเจลาติน

4.5.2 สมบัติการทนแรงโก่งงอของวัสดุ

ในการขึ้นรูปขึ้นขบเคี้ยวอัตราส่วนการผสมของสารละลายเจลาตินต่อเศษหนังอยู่ที่ 7:10 โดยจะเริ่มทำการขึ้นรูปจากสารละลายเจลาตินที่มีความเข้มข้นสูงคือที่อัตราส่วนเศษหนังแห้งต่อน้ำอยู่ที่ 1:6 อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส และเวลาในการสกัดที่ 24 ชั่วโมง ซึ่งสารละลายเจลาตินที่สภาวะนี้สามารถนำมาขึ้นรูปได้ ในการขึ้นรูปตัวอย่างต่อไปจะปรับสภาวะในการสกัดเจลาตินโดยการลดอุณหภูมิ เปลี่ยนอัตราส่วน และลดเวลาในการสกัด เพื่อนำสารละลายเจลาตินนั้นมาใช้เป็นตัวประสานในการขึ้นรูปซึ่งผลที่ได้พบว่าเจลาตินที่สกัดที่เวลาต่ำกว่า 24 ชั่วโมงไม่สามารถนำมาใช้เป็นตัวประสานได้ (ดูตารางที่ 4.2 ประกอบ)

เจลาตินที่ผ่านการสกัดที่เวลา 24 ชั่วโมง ที่อัตราส่วนเศษหนังแห้งต่อน้ำที่ 1:6 ในทุกอุณหภูมิสามารถนำมาใช้เป็นตัวประสานได้ ส่วนที่อัตราส่วน 1:8 ที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส และที่อัตราส่วน 1:12 ที่อุณหภูมิ 60 และ 70 องศาเซลเซียส เจลาตินที่สภาวะต่างๆเหล่านี้ไม่สามารถนำมาใช้เป็นตัวประสานได้

ผลิตภัณฑ์ขึ้นขบเคี้ยวที่ขึ้นรูปได้จะถูกอบที่อุณหภูมิ 55 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 ชั่วโมงเมื่อชิ้นงานแห้งถูกนำมาตัดให้มีควมยาว 5 นิ้ว จากนั้นจะนำไปทดสอบสมบัติการทนแรงโก่งงอของวัสดุด้วยเครื่องวัดแรงโก่งงอโดยหลักการ Three Point Bending โดยหาค่าเฉลี่ยค่าการทนแรงโก่งงอจากสิบตัวอย่าง นำค่าที่ได้มาเปรียบเทียบกับชิ้นงานที่ขึ้นรูปด้วยน้ำแข็ง

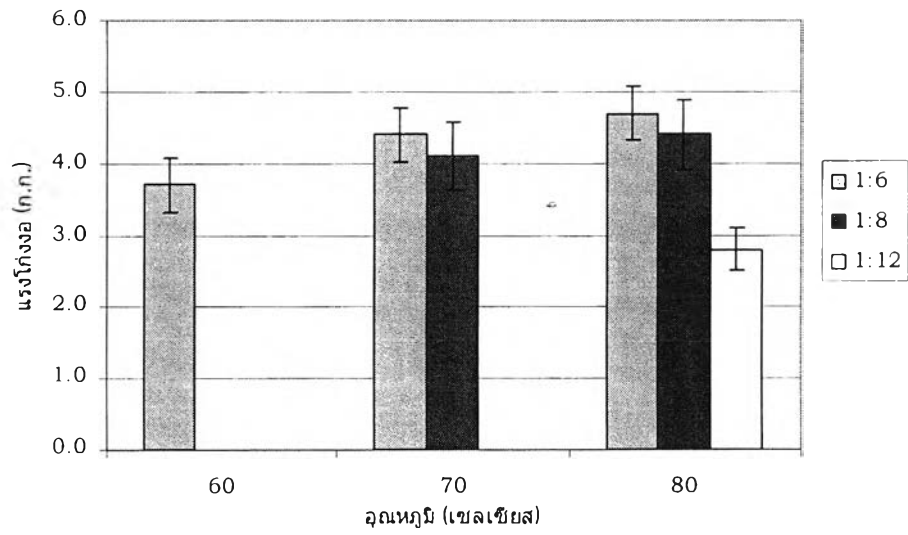
ตารางที่ 4.2 ค่าเฉลี่ยการทนแรงโก่งงอของชิ้นงาน

อัตราส่วน	อุณหภูมิ (°C)	ชนิดหนัง	ค่าเฉลี่ยการทนแรงโก่งงอ (กก.)			
			6 ซม.	9 ซม.	12 ซม.	24 ซม.
1:6	60	A	x	x	x	4.0
		C	x	x	x	4.5
	70	A	x	x	x	4.4
		C	x	x	x	4.7
	80	A	x	x	Off-spec	4.9
		C	x	x	Off-spec	5.2
1:8	60	A	x	x	x	Off-spec
		C	x	x	x	Off-spec
	70	A	x	x	x	4.1
		C	x	x	x	4.2
	80	A	x	x	x	3.6
		C	x	x	x	3.9
1:12	60	A	x	x	x	x
		C	x	x	x	x
	70	A	x	x	x	x
		C	x	x	x	Off-spec
	80	A	x	x	x	Off-spec
		C	x	x	x	Off-spec
น้ำแป้ง			4.7			

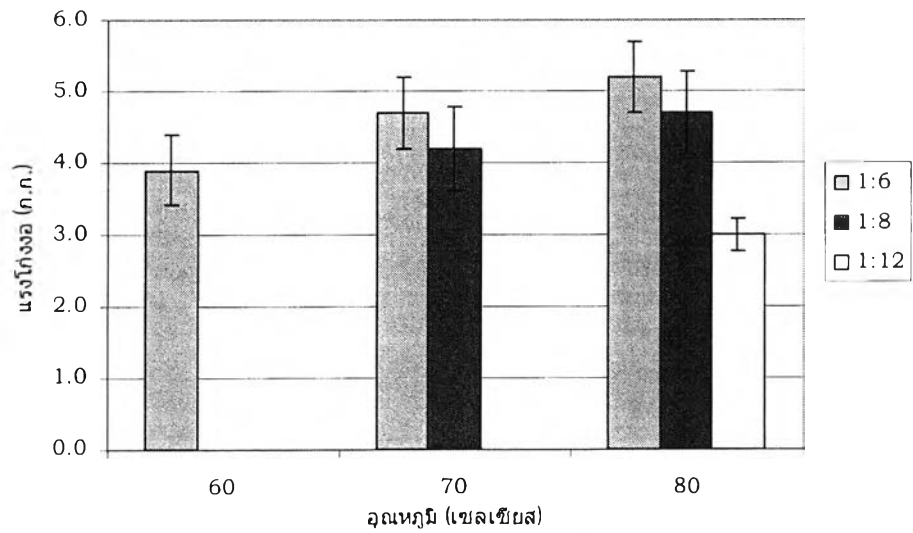
x หมายถึงไม่สามารถขึ้นรูปได้

off-spec หมายถึงชิ้นงานที่ขึ้นรูปได้ แต่ลักษณะทางกายภาพของชิ้นงานไม่ผ่าน

รูปที่ 4.24 ถึง 4.25 แสดงถึงค่าเฉลี่ยการทนแรงโก่งงอของชิ้นงานที่ขึ้นรูปด้วยเจลลาตินจากหนังเกรด A ฟอกและหนังเกรด C ตามลำดับ



รูปที่ 4.24 ค่าการทนแรงโก่งอของชิ้นงานที่ขึ้นรูปด้วยเจลาตินจากหนังเกรด A ฟอก



รูปที่ 4.25 ค่าการทนแรงโก่งอของชิ้นงานที่ขึ้นรูปด้วยเจลาตินจากหนังเกรด C

พิจารณาจากผลของการทนแรงโค้งงอพบว่า ที่สภาวะในการสกัดเดียวกันสารละลายเจลาตินจากหนังเกรด C เมื่อนำมาใช้เป็นตัวประสานจะให้ค่าเฉลี่ยการทนแรงโค้งงอที่สูงกว่าหนังเกรด A ฟอก เนื่องจากหนังเกรด C มีค่าความหนืดที่ความเข้มข้นมาตรฐานสูงกว่าหนังเกรด A ฟอก โมเลกุลของเจลาตินมีความยาวมากกว่า จึงมีความแข็งแรงสูงกว่าเมื่อนำมาใช้เป็นตัวประสาน

ในส่วนของอุณหภูมิพบว่าที่อุณหภูมิในการสกัดเจลาตินสูง มีความเข้มข้นของโปรตีนสูง มีปริมาณของสายโซ่เจลาตินละลายอยู่ในสารละลายมาก เมื่อนำสารละลายนั้นมาเป็นตัวประสานทำการขึ้นรูปแล้วอบแห้งให้น้ำระเหยออกไป ส่วนของเจลาตินที่เหลืออยู่ในชิ้นงานมีมากกว่า สารละลายในสภาวะที่ความเข้มข้นต่ำกว่า ทำให้ทนแรงโค้งงอได้สูงกว่า ซึ่งอุณหภูมิ เวลา และ อัตราส่วนระหว่างเศษหนังแห้งต่อน้ำที่ใช้ในการสกัด ส่งผลให้ความเข้มข้นลดลงจะส่งผลให้ความแข็งแรงในการเป็นตัวประสานลดลงด้วย

ในส่วนของเจลาตินที่สกัดที่เวลาดำกว่า 24 ชั่วโมง แม้ว่าค่าความหนืดของเจลาตินที่ความเข้มข้นมาตรฐานจะสูง แต่ไม่สามารถนำมาใช้เป็นตัวประสานได้ เนื่องจากในสารละลายที่จะนำมาใช้ผสมนั้นมีความเข้มข้นของเจลาตินต่ำเกินไป

ในส่วนของ การสกัดที่อัตราส่วน 1:12 อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส เวลา 24 ชั่วโมง เจลาตินที่สภาวะนี้ของหนังเกรด A ฟอกและหนังเกรด C สามารถนำมาขึ้นรูปได้ โดยมีค่าการทนแรงโค้งงอเท่ากับ 2.8 และ 3 กก. ตามลำดับ แต่เมื่อนำมาพิจารณาถึงพื้นผิวของชิ้นงานพบว่าพื้นผิวไม่เรียบ อันเนื่องมาจากเจลาตินที่สภาวะนี้มีความหนืดและความเข้มข้นต่ำ ในสารละลายเจลาตินที่ใช้ขึ้นรูปมีปริมาณเจลาตินละลายอยู่น้อย เมื่อผ่านการอบแห้งทำให้น้ำที่เป็นส่วนประกอบหลักระเหยไปทำให้เหลือเจลาตินในชิ้นงานไม่มากพอ