



891

ใบรับรองปัญหาพิเศษ

เรื่อง การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมเบื้องต้นในการผลิตเจลาตินจากกระดูกปลาฉลาม
(A Preliminary Study Of the Suitability of Gelatin
Production from the Shark'S Bones)

โดย นางสาว ปวรา จิระทัศนธร

ได้รับพิจารณาเห็นชอบจาก

- 1./.../34 อาจารย์ที่ปรึกษาพิเศษ
(อาจารย์ ถิทธิพงษ์ ห่วงรักษ์)
- 1./.../34 กรรมการของภาควิชา
(อาจารย์ วรรณาทิ ทั้งเจริญชัย)
- 16, 4 / 34 กรรมการของภาควิชา
(อาจารย์ วราวุธ คุรุสัง)

14091
24 S.A. 254

ภาควิชาอุตสาหกรรมเกษตร

.....

(อาจารย์ ระติพร สารีเรือนกิจ
หัวหน้าภาควิชาอุตสาหกรรมเกษตร

๒๗,
๗49๒๓
2533

วันที่ ... เดือน ... พ.ศ. 34

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ปัญหาพิเศษ (45497)

เรื่อง

การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมเบื้องต้นในการผลิตเจลาตินจากกระดูกปลาฉลาม
(A Preliminary Study of the Suitability of Gelatin
Production from the Shark's Bones)



T097033

โดย

นางสาว ปวีรา จิระพัฒนธร

เสนอ

ภาควิชาอุตสาหกรรมเกษตร คณะเทคโนโลยีการเกษตร

สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้า เจ้าคุณทหาร

ลาดกระบัง

เพื่อความสมบูรณ์แห่งปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต (อุตสาหกรรมเกษตร)

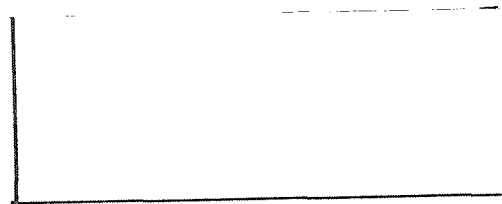
พ.ศ. 2533

๑/๑๓.
๑/492 ก
2533

เลขหมู่.....

เลขทะเบียน..... 97033

วัน,เดือน,ปี.....



ที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

บทคัดย่อ

จากการศึกษาสภาวะที่เหมาะสมเบื้องต้นในการผลิตเจลาตินจากกระดูกปลาฉลามซึ่งกระดูกปลาฉลามที่ใช้ศึกษามี 2 ชนิด ได้แก่ กระดูกชนิดใหญ่ ประกอบด้วยพันธุ์ต่าง ๆ ได้แก่ Great White Shark (Carcharodon carcharias), Oceanic Whitetip Shark (Carcharhinus longimanus), Shortfin Mako Shark (Isurus oxyrinchus), Bull Shark (Carcharhinus leucas), Blacktip Shark (Carcharhinus limbatus) และ กระดูกชนิดเล็ก ประกอบด้วยพันธุ์ต่าง ๆ ได้แก่ Lemon Shark (Negaprion brevirostris), Silky Shark (Carcharhinus falciformis), Sand Tiger Shark (Odontaspis taurus), Reef Shark (Carcharhinus springeri), Tiger Shark (Galeocerdo cuvieri) สภาวะที่ศึกษา มี 2 สภาวะใหญ่ ๆ คือ สภาวะที่ใช้อุณหภูมิห้องตลอดทั้งกระบวนการ และสภาวะที่ใช้อุณหภูมิตู้เย็นตลอดทั้งกระบวนการ โดยนำกระดูกมากำจัดแร่ธาตุโดยแช่ในสารละลายกรดไฮโดรคลอริก 5 % ในอัตราส่วน กระดูก 800 กรัม ต่อ สารละลายกรด 5 ลิตร เปรียบเทียบอุณหภูมิที่ใช้ในกระบวนการ ระหว่างอุณหภูมิห้อง (25-30 °c) กับ อุณหภูมิตู้เย็น (0-5 °c) และเวลาในการกำจัดแร่ธาตุ 1, 2, 3, 4 สัปดาห์ จากนั้นจะนำกระดูกมาทำการเตรียมก่อนการสกัด ในขั้นตอนนี้ทำได้ 2 กระบวนการที่แตกต่างกันดังนี้ กระบวนการแรกคือกระบวนการใช้กรดจะแช่กระดูกในสารละลายกรดไฮโดรคลอริก 3 % เป็นเวลา 24 ชั่วโมง ในอัตราส่วนกระดูกที่กำจัดแร่ธาตุแล้ว 200 กรัม ต่อ สารละลายกรด 500 มิลลิลิตร อุณหภูมิที่ใช้ในกระบวนการ คือ อุณหภูมิห้อง (25-30 °c) และอุณหภูมิตู้เย็น (7-10 °c) กระบวนการที่สอง คือ กระบวนการใช้ด่าง จะแช่กระดูกในสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 5 % ในอัตราส่วนกระดูกที่กำจัดแร่ธาตุแล้ว 200 กรัม ต่อ สารละลายด่าง 500 มิลลิลิตร อุณหภูมิที่ใช้ในกระบวนการ คือ อุณหภูมิห้อง (25-30 °c) และอุณหภูมิตู้เย็น (7-10 °c) เวลาที่ใช้ในกระบวนการ 6, 10, 14 สัปดาห์ จากนั้นนำกระดูกที่ผ่านการเตรียมก่อนสกัดทั้ง 2 กระบวนการแล้ว มาล้างให้ pH มีค่าประมาณ 7 แล้วจึงสกัดโดยใช้น้ำกลั่น กรอง ระเหยเข้มข้น แล้วแช่เย็น (7-10 °c) 16-18 ชั่วโมง สังเกตลักษณะการเกิดเจลในสภาวะต่างๆ ได้ผลดังนี้ สำหรับกระดูกปลาฉลามชนิดใหญ่สภาวะที่เลือกใช้ทั้งหมดยังไม่ให้ผลดีกล่าวคือไม่มีสภาวะใดเลยที่น้ำสกัดเกิดเป็นเจล สำหรับกระดูกปลาฉลามชนิดเล็กสภาวะที่เหมาะสม

สมเบื้องต้นในการผลิตเจลาติน คือ สภาวะที่ผ่านการกำจัดแร่ธาตุ 1,2,3,4 สัปดาห์ และ กระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิตู้เย็น (0-5 °c และ 7-10 °c ตามลำดับ) น้ำสกัดเกิดเป็น เจลได้ดี จึงทำการทดลองซ้ำในสภาวะดังกล่าว เพื่อเปรียบเทียบปริมาณ yield ของ เจลาตินผงที่ได้จากสภาวะที่ผ่านการกำจัดแร่ธาตุที่อุณหภูมิตู้เย็น (0-5 °c) 1,2,3,4 สัปดาห์ พบว่า สภาวะที่ผ่านการกำจัดแร่ธาตุ 4 สัปดาห์ ได้ปริมาณ yield ของเจลาติน สูงสุด คือ 5.30 % และเมื่อละลายน้ำกลับสามารถเกิดเจลได้ดี



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

คำนิยม

การทำปัญหาพิเศษ ในหัวข้อเรื่องการศึกษาสภาวะที่เหมาะสมเบื้องต้นในการผลิตเจลาตินจากกระดูกปลาฉลามของข้าพเจ้านี้ สำเร็จลุล่วงไปด้วยดีเนื่องมาจากความอนุเคราะห์ของหลาย ๆ ฝ่ายด้วยกัน นับตั้งแต่บริษัทฉลามนครไทยจำกัด ได้เอื้อเฟื้อกระดูกปลาฉลามที่ใช้ในการทดลอง และข้อมูลเกี่ยวกับพันธุ์ปลาฉลามต่าง ๆ โดยไม่คิดมูลค่า อาจารย์วรรณ ตังเจริญชัย อาจารย์กิตติพงษ์ ห่วงรักษ์ และอาจารย์จำลอง ปราบแก้ว ได้กรุณาสละเวลาไปเยี่ยมชมบริษัทฉลามนครไทย จำกัด นอกจากนี้คณาจารย์ทุกท่าน เจ้าหน้าที่ที่วิทยาศาสตร์ และเจ้าหน้าที่ธุรการ ก็มีความห่วงใย ถวายความคืบหน้าของปัญหาพิเศษของข้าพเจ้าอยู่เสมอ โดยเฉพาะอย่างยิ่งอาจารย์กิตติพงษ์ ห่วงรักษ์ อาจารย์ที่ปรึกษาปัญหาพิเศษของข้าพเจ้า ได้กรุณาให้คำแนะนำที่มีค่าและให้ความห่วงใยในการทำปัญหาพิเศษของข้าพเจ้าเป็นอย่างมาก นอกจากนี้เพื่อน ๆ ทุกคนยังให้ความช่วยเหลือ ให้กำลังใจ และมีน้ำใจมาค้ำที่คณะเป็นเพื่อนข้าพเจ้า ตลอดจนเป็นที่ปรึกษา - ที่ปรึกษาในยามที่ข้าพเจ้าประสบปัญหาเป็นอย่างดี และที่จะลืมเสียไม่ได้ คือ น้องสาวของข้าพเจ้าที่ได้ช่วยเหลือในการพิมพ์ปัญหาพิเศษจนเสร็จเป็นรูปเล่มสมบูรณ์ ข้าพเจ้าขอขอบพระคุณทุก ๆ ท่านที่มีส่วนช่วยเหลือในปัญหาพิเศษของข้าพเจ้าเป็นอย่างสูงมา ณ โอกาสนี้ด้วย

ถ้าปัญหาพิเศษฉบับนี้พอจะมีประโยชน์สำหรับผู้อ่านอยู่บ้าง ข้าพเจ้าขอยกความดีนี้ให้แก่ พ่อ แม่ ครู อาจารย์ ที่ได้อบรมสั่งสอน ให้ความรู้ ความหวังดีแก่ข้าพเจ้ามาโดยตลอด

ปวรา จิวพัฒนาธร

มีนาคม 2534

สารบัญ

	หน้า
คำนำ	1
การตรวจเอกสาร	2
อุปกรณ์และวิธีการ	12
อุปกรณ์	12
วิธีการ	14
ผลและวิจารณ์	25
สรุป	37
ข้อเสนอแนะ	38
เอกสารอ้างอิง	39
ภาคผนวก ก.	41
ภาคผนวก ข.	43



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญตาราง

		หน้า
ตารางที่ 1	แสดงผลการวิเคราะห์ปริมาณโปรตีน (%) ในกระดุกปลา ฉลามเริ่มต้น	25
ตารางที่ 2	แสดงปริมาณโปรตีน (%) ในกากกระดุกปลาฉลามชนิดเล็ก หลังสกัด ของสภาวะที่ทำการกำจัดแร่ธาตุที่อุณหภูมิตู้เย็น (0-5 °c) และผ่านกระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิตู้เย็น (7-10 °c)	25
ตารางที่ 3	แสดงลักษณะทางกายภาพของกระดุกปลาฉลามชนิดใหญ่ที่ผ่าน กระบวนการกำจัดแร่ธาตุที่สภาวะต่าง ๆ	26
ตารางที่ 4	แสดงลักษณะทางกายภาพของกระดุกปลาฉลามชนิดเล็กที่ผ่าน กระบวนการกำจัดแร่ธาตุที่สภาวะต่าง ๆ	27
ตารางที่ 5	แสดงผลการ เกิดเจลของน้ำสกัด เจลาตินจากกระบวนการใช้ กรดของกระดุกปลาฉลามชนิดใหญ่และชนิดเล็กที่สภาวะต่าง ๆ	29
ตารางที่ 6	แสดงปริมาณ yield ของเจลาตินผงที่ได้จากกระบวนการ กำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิตู้เย็น (0-5 และ 7-10 °c ตามลำดับ) ของกระดุกชนิดเล็ก	30
ตารางที่ 7	แสดงผลการ เกิดเจลจากกระบวนการใช้ต่างของกระดุกปลา ฉลามชนิดใหญ่และชนิดเล็กที่สภาวะต่าง ๆ	33
ตารางที่ 8	แสดงผลการวิเคราะห์ปริมาณโปรตีนในน้ำต่าง ของกระบวนการ ใช้ต่างระยะเวลา 5 สัปดาห์ ที่ผ่านการกำจัดแร่ธาตุ 1, 2 และ 3 สัปดาห์	34
ตารางที่ 9	แสดงความสามารถในการเกิดเจล ของเจลาตินผงที่ได้จาก กระบวนการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิ ตู้เย็น (0 - 5 และ 7 - 10 °c ตามลำดับ) ของกระดุก ชนิดเล็ก	36

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญภาพ

	หน้า
ภาพที่ 1 แผนภาพแสดงการทดลองสกัด เจลาตินจากกระดูกปลาฉลาม	17
ภาพที่ 2 แสดงลักษณะกระดูกชนิดใหญ่หลังการกำจัดแร่ธาตุเป็นเวลา 2 สัปดาห์	28
ภาพที่ 3 แสดงกระดูกปนละเอียดหลังจากผ่านกระบวนการใช้ต่าง ในเวลาไม่ถึง 24 ชม.	31
ภาพที่ 4 แสดงลักษณะกระดูกชนิดใหญ่หลังผ่านกระบวนการใช้ต่างครบ 6 สัปดาห์	32
ภาพที่ 5 แสดงลักษณะกระดูกชนิดเล็กหลังผ่านกระบวนการใช้ต่างครบ 6 สัปดาห์	32
ภาพที่ 6 แสดงกระดูกปนหลังผ่านกระบวนการใช้ต่าง ก่อนนำไปสกัด	33

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

คำนำ

มนุษย์เรารู้จักใช้ เจลาติน มานานแล้ว ตั้งแต่สมัย 4000 ปีก่อนคริสตศักราช แต่เพิ่งจะตั้งชื่อเป็น "Gelatin" เมื่อปี ค.ศ. 1800 คำว่า "Gelatin" มาจากภาษาลาตินว่า "Gelata" ซึ่งแปลว่า "stiff - แข็ง" หรือ "Frozen - เย็นจนแข็ง"

ปัจจุบันนี้ เจลาติน มีความสำคัญมากในทางอุตสาหกรรม สามารถนำเจลาตินไปใช้ในงานหลายสาขาด้วยกัน เช่น ทำแคปซูลบรรจุยา ทำฟิล์มถ่ายภาพ (Photographic Film) ทำกาวยชนิดต่าง ๆ ทำสารกันน้ำ (Waterproofing Material) ใช้เป็นสารป้องกันการเกิดคอลลอยด์ (Protective Colloid) ผสมกับไอศกรีม ทำให้เนื้อสัมผัสและคุณภาพของไอศกรีมดีขึ้น ใช้เป็นสารทำให้เกิดฟอง (Foaming Medium) เช่นเดียวกับไข่ขาว (Egg Albumin) ในการทำขนม เป็นต้น

เจลาติน เป็นผลผลิตที่ได้จากการสลายตัวครั้งแรก (First Hydrolytic Product) ของสารประกอบที่เรียกว่า คอลลาเจน (Collagen) ซึ่งมีอยู่ในกระดูกสัตว์หนังสัตว์ และเอ็น หรือเนื้อเยื่อต่าง ๆ วัตถุดิบส่วนใหญ่เป็นของเหลือทิ้งจากโรงงานฆ่าสัตว์ โรงฟอกหนัง เช่น กระดูก และหนัง เป็นต้น

กระดูกปลาลามเป็นของเหลือทิ้งจากอุตสาหกรรมทำผลิตภัณฑ์จากปลาลาม เช่น หนูลามแห้ง ลูกชิ้นปลา ฯลฯ จึงได้นำกระดูกปลาลามมาทำการทดลอง หาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเจลาตินซึ่งนอกจากจะก่อให้เกิดผลิตภัณฑ์ที่มีมูลค่าสูงแล้ว ยังเป็นการใช้ประโยชน์จากของเหลือทิ้งด้วย

วัตถุประสงค์ของการทดลอง คือ เพื่อศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเจลาตินจากกระดูกปลาลาม 2 ชนิด ได้แก่ กระดูกชนิดใหญ่ ประกอบด้วยพันธุ์ต่าง ๆ ได้แก่ Great White Shark (Carcharodon carcharias), Oceanic Whitetip Shark (Carcharhinus longimanus), Shortfin Mako Shark (Isurus oxyrinchus), Bull Shark (Carcharhinus leucas), Blacktip Shark (Carcharhinus limbatus) และ กระดูกชนิดเล็ก ประกอบด้วยพันธุ์ต่าง ๆ ได้แก่ Lemon Shark (Negaprion brevirostris), Silky Shark (Carcharhinus falciformis), Sand Tiger Shark (Odontaspis taurus), Reef Shark (Carcharhinus springeri), Tiger Shark (Galeocerdo cuvieri)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การตรวจเอกสาร

1. เจลาติน

เจลาติน คือ สารอินทรีย์ที่มีไนโตรเจนเป็นองค์ประกอบ เป็นโปรตีนที่สามารถละลายน้ำได้ มีลักษณะเป็นคอลลอยด์ เจลาตินนี้จะไม่เกิดขึ้นเองตามธรรมชาติ แต่เป็นผลิตภัณฑ์ที่ได้จากสัตว์ โดยผ่านกระบวนการ Hydrolysis ของ คอลลาเจน

คอลลาเจน ก็คือ โปรตีนชนิดหนึ่งที่มีในเนื้อเยื่อเกี่ยวพัน (Connective Tissue), หนัง (Skin / Hide), กระดูก (Bone), เอ็น (Tendon), กีบและเขาของสัตว์

ลักษณะของเจลาตินในทางการค้า จะมีลักษณะแห้ง บริสุทธิ์ ไม่มีรส ไม่มีกลิ่น ใสเหมือนแก้วจนแสงสามารถผ่านได้ เป็นของแข็งแต่เปราะ มีสีเหลืองอ่อนจนถึงสีเหลืองอำพัน (Amber) (เพ็ญศรีและคณะ 2513-14)

2. กระบวนการผลิตเจลาติน อาจแบ่งได้เป็นขั้นตอน ดังต่อไปนี้

1. การกำจัดไขมัน (Degreasing) เป็นการกำจัดไขมัน และน้ำรวมถึงชิ้นส่วนของเนื้อออกจากกระดูก

2. การกำจัดแร่ธาตุ (Deminerlization) เป็นการกำจัดแร่ธาตุที่มีอยู่ในโครงสร้างของคอลลาเจน แร่ธาตุส่วนใหญ่ประกอบด้วย ไตรแคลเซียมฟอสเฟต (Tricalcium phosphate) และ แคลเซียมคาร์บอเนต (Calcium carbonate) โดยมีอยู่ประมาณ 60 % โดยน้ำหนักทั้งหมด การกำจัดแร่ธาตุทำโดยแช่กระดูกในสารละลายกรดไฮโดรคลอริก 5 % ใน Isothermal Tank ที่อุณหภูมิ 5 °c ในขั้นตอนนี้จะได้ ไดแคลเซียมฟอสเฟต (Di-calcium phosphate) เป็น by-product ตกตะกอนแยกออกมาจากสารละลายหลังการกำจัดแร่ธาตุ โดยการเติมสารละลายต่าง นำตะกอนที่ได้มาล้าง ทำแห้ง แล้วขายเพื่อนำไปผสมทำอาหารสัตว์

3. การปรับสภาพและการเตรียมก่อนการสกัด (Conditioning and Pretreatment) โดยทำการแช่กระดูกไว้ในสารละลายต่าง (Anonymous 1984) หรือ สารละลายกรด (Lundquist 1972)

4. การสกัด (Extraction) เป็นการเปลี่ยนไอเซอิน เป็นเจลาติน โดยใช้ความร้อน

5. การทำแห้ง (Drying) เป็นการเปลี่ยนสารละลายเจลาตินให้อยู่ใน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สภาพที่แห้ง บดให้ได้เป็นผลิตภัณฑ์สุดท้าย (Anonymous 1984)

2.1 การกำจัดไขมัน

วัตถุดิบที่ใช้ทำเจลาติน ได้แก่ กระดูก (Ossein), หนังวัว ควาย และหนังหมู การผลิตเจลาตินจากกระดูกทำได้ดังนี้ ทำการลดขนาดกระดูกให้มีขนาด 1-8 ซม. โดยใช้ Knife Type Crusher ถ้าเป็นกระดูกสดต้องนำมาทำการกำจัดไขมัน ส่วนกระดูกแห้งจะถูกกำจัดไขมันโดยธรรมชาติ โดยลม แสงแดด จึงไม่จำเป็นต้องทำขั้นตอนนี้ Degreasing ทำได้หลายวิธี วิธีดั้งเดิม คือสกัดด้วยตัวทำละลาย ตัวทำละลายที่ใช้ คือ เบนซีน (Benzene) และคลอรีเนตเตดไฮโดรคาร์บอน (Chlorinated hydrocarbons) คลอรีเนตเตดไฮโดรคาร์บอน มีข้อดีคือ ไม่ติดไฟ และมีคุณสมบัติในการฟอกจางสี แต่มีข้อเสีย คือ ทำให้อุปกรณ์ที่ทำด้วยเหล็กสึกกร่อน เกิดสารพิษเป็นอันตรายได้ (Hinterwaldner 1977)

การกำจัดไขมันจากกระดูก อุณหภูมิของกระดูกจะต้องอยู่ระหว่างจุดหลอมเหลวของไขมัน และจุดตกตะกอนของอัลบูมิน (Albumin) ในกระดูก เช่น ระหว่าง 32 °C และ 80 °C ในสภาพสูญญากาศสูง อีกวิธีหนึ่ง อธิบายว่า ในการกำจัดไขมันแบบต่อเนื่องจะใช้สารละลายผสมระหว่าง เบนซีน / พาราฟิน (Mueller)

การกำจัดไขมันโดยใช้ไอของเบนซีน / พาราฟิน จะสามารถทำให้กระดูกแห้งในเวลาเดียวกันด้วย (Chochlowa และคณะ 1953) The Schwarzkopf Method ทำโดยให้ความร้อนกับ bone stock ประมาณ 1 ซม. ที่ 91 - 93 °C ใน hot water bath ไขมันจะละลายออกมาแล้วกำจัดไขมันออกโดยพ่นน้ำ อุณหภูมิไม่เกิน 68 °C (Schwarzkopf) กำจัดไขมันใน crushed bone stock โดยใช้การกำจัดไขมันแบบหลายขั้นตอน ซึ่งประกอบด้วยถังน้ำร้อนขนาดใหญ่ และมีการกวน ที่อุณหภูมิ 60 - 90 °C ไขมันจะแยกออกมาบนผิวหน้า ส่วนกระดูกและเอ็นจะตกอยู่ก้นถัง กระบวนการนี้สามารถกำจัดไขมันให้เหลือน้อยกว่า 1 % โดยน้ำหนักของไขมัน ไอเซอินใน bone stock จะไม่ได้รับความเสียหาย ถึงแม้ว่าการได้รับความร้อนสูง อาจก่อให้เกิดความเสียหายได้ในทางปฏิบัติ (Cleveland Product Comp. Ltd.)

กระบวนการกำจัดไขมันแบบเปียกได้พัฒนา (wet rendering) เป็นแบบต่อเนื่อง โดยใช้อุณหภูมิ 72 °C และใช้เวลาน้อยกว่า 30 นาที กระบวนการนี้หลีกเลี่ยงข้อเสียของการกำจัดไขมันแบบเปียก เพราะสามารถทำให้ คอลลาเจน ทั้งหมดไม่ได้รับความเสียหาย (Stauffer Chemical Comp.)

กระบวนการแบบเปียกนี้มีข้อเสีย กล่าวคือ ทำให้คุณภาพของ bone stock ที่ผ่านการกำจัดไขมันแล้วต่ำลง เนื่องจากความร้อน ในบางกรณี ไขมันที่หลงเหลืออยู่ยังคงมีปริมาณสูง ส่วนกระบวนการที่ใช้ตัวทำละลายอาจก่อให้เกิดความเสียหายของคอลลาเจนโดยเฉพาะในขั้นแรก ๆ ที่ยังคงมีน้ำอยู่เป็นจำนวนมาก (Hinterwaldner 1977)

Chayen - Process มีความแตกต่างจากกระบวนการกำจัดไขมันแบบเปียกโดยทั่วไป มีข้อดีดังนี้

- สกัดไขมันโดยใช้น้ำเย็น ดังนั้นจึงไม่มีผลกระทบต่อคุณภาพของคอลลาเจนและไขมัน
- การสกัดที่เพียงพอ กระดูกที่ผ่านการกำจัดไขมันแล้วจะมีเปอร์เซ็นต์ไขมันไม่เกิน 2 %
- ทางผ่านของกระดูกที่ผ่าน Impulse Renderer ใช้เวลาน้อยกว่า 1 วินาที (Chayen 1960)

หลังจากกำจัดไขมันแล้ว จะนำกระดูกมาทำแห้งโดยใช้ Scrubbing and Polished Drum กระบวนการนี้สามารถกำจัดสิ่งที่ไม่ต้องการที่ติดอยู่ หรือ เนื้อเยื่อต่าง ๆ รวมถึงชั้นเนื้อ และเศษกระดูกด้วย กระบวนการทำความสะอาดนี้ไม่จำเป็นต้องทำถ้าผ่านกระบวนการกำจัดไขมันแบบเปียก กระดูกที่กำจัดไขมันแล้วจะผ่านเข้าสู่กระบวนการต่อไปคือ การกำจัดแร่ธาตุ โดยทันทีหรืออาจเก็บไว้ในสภาพที่แห้งก่อน ในระหว่างที่เก็บในสภาพที่แห้ง คอลลาเจนจะไม่เกิดการเสื่อมสภาพแต่อย่างใด เนื่องจากแบคทีเรียไม่สามารถเพิ่มจำนวนได้ และการเปลี่ยนแปลงของเอนไซม์เกิดขึ้นน้อยมาก (Hinterwaldner 1977)

2.2 การกำจัดแร่ธาตุ

วัตถุประสงค์ของการกำจัดแร่ธาตุในขั้นกระดูกที่กำจัดไขมันแล้ว คือ กำจัดแคลเซียมและเกลืออื่น ๆ ในกระดูก เพื่อให้ collagenous gelatin เกิดเป็นโอเซอีน แร่ธาตุในกระดูกจะถูกกำจัดออกได้โดยใช้สารละลายไฮโดรคลอริกเจือจางโดยที่แคลเซียมฟอสเฟตจะถูกละลายออกมาในรูปของกรดฟอสเฟต (Acid phosphates) กระบวนการกำจัดแร่ธาตุนี้นับอยู่กับ ธรรมชาติของวัตถุดิบ อุณหภูมิ ความเข้มข้นของกรด กระบวนการกำจัดแร่ธาตุจะใช้เวลาตั้งแต่ 2 - 3 วันจนถึง 28 วัน ความเข้มข้นของกรดไฮโดรคลอริก ที่ใช้อยู่ในช่วง 2 - 6 % กระบวนการนี้ต้องควบคุมอย่างระมัดระวัง เพื่อป้องกันการเกิดอันตรายต่อวัตถุดิบซึ่งเกิดจาก acid hydrolysis ของโปรตีน

(Hinterwaldner 1977)

กระบวนการกำจัดแร่ธาตุด้วยกรดไฮโดรคลอริก เป็นกระบวนการที่อาศัยหลักการแพร่อธิบายด้วย Fick's Diffusion ซึ่งสันนิษฐานว่า กรดที่อยู่ในสารละลายบริเวณรอบ ๆ กระจุกจะค่อย ๆ แพร่เข้าไปในกระจุกทีละน้อย และเกิดพื้นที่ผิวร่วมของการกำจัดแร่ธาตุขึ้นภายในชั้นกระจุก สันนิษฐานว่าปฏิกิริยาจะทำให้ความเข้มข้นของกรดในขณะนั้นเป็นศูนย์ (Croom และ Clegg 1965)

อัตราการสกัดที่นิยมใช้ที่ทำให้เกิดการลดชั้นของโปรตีน (Protein Degradation) ต่ำ ทำโดยใช้ความเข้มข้นของกรดเริ่มต้นที่ 5 % อัตราการสกัดขึ้นอยู่กับอุณหภูมิ เมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้น hydrolytic degradation จะเพิ่มขึ้นด้วย ในทางปฏิบัติของโรงงานอุตสาหกรรม อุณหภูมิที่ดีที่สุดในการกำจัดแร่ธาตุจะอยู่ในช่วง 0 - 15 °C เพราะในช่วงนี้มีการเกิด hydrolysis ของไอเซอินน้อย Degree ของการเกิด hydrolysis สามารถวัดได้จากปริมาณไนโตรเจน ในสารละลายกรด (Hinterwaldner 1977)

การเพิ่มขึ้นของอุณหภูมิซึ่งไม่สามารถหลีกเลี่ยงได้ อันเนื่องมาจากอุณหภูมิล้อมรอบสูง (High Ambient Temperature) ควรลดความเข้มข้นของกรดไฮโดรคลอริกจาก 5 % เหลือประมาณ 2.5 % (Gorodetzka และคณะ 1952)

กรดแร่ (Mineral acid) อื่น ๆ สามารถที่จะนำมาใช้แทนกรดไฮโดรคลอริกได้เช่น กรดซัลฟิวริก (H_2SO_4) กรดซัลฟูริก (H_2SO_4) และ กรดฟอสฟอริก (H_3PO_4) ค่า pH ของสารละลายกรดเหล่านี้สำหรับการกำจัดแร่ธาตุ ควรมีค่าระหว่าง 1 - 3 อย่างไรก็ตาม กรดแร่เหล่านี้มักไม่ค่อยใช้กันอย่างแพร่หลาย ในอุตสาหกรรม ส่วนหนึ่งเนื่องจากราคาสูง แต่อีกส่วนหนึ่งเนื่องจากความต้องการในการเอาฟอสเฟตกลับมาในรูปที่สะดวกต่อการนำไปใช้เป็นอาหารสัตว์ซึ่งเป็นผลพลอยได้ที่มีความ (Hinterwaldner 1977)

กระจุกที่กำจัดแล้วจะถูกรวบรวมแยกออกจากสารละลายกรด และนำมาล้างด้วยน้ำเพื่อกำจัดกรดที่หลงเหลืออยู่ การล้างนี้อาจจะใช้สารละลายด่างอ่อน (0.5 %) หรือ สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์เจือจาง ล้างอีกครั้งหนึ่งเพื่อทำให้เป็นกลาง (Hinterwaldner 1977)

2.3 การเตรียมก่อนการสกัด

การเตรียมวัตถุดิบเพื่อการสกัด (Preparation for Extraction) หรืออาจเรียกว่า Pretreatment จุดประสงค์เพื่อเปลี่ยนคอลลาเจนเป็นเจลาตินได้ง่ายขึ้น

สำหรับวัตถุดิบซึ่งเป็นกระดูก และ หนังวัว ควาย (hide) สามารถทำได้ 2 กระบวนการ

1. กระบวนการใช้ด่าง (Alkaline Process หรือ Liming Process) เจลาตินที่ได้จากกระบวนการนี้จะเรียกว่า เจลาตินชนิด B (type-B gelatin)

2. กระบวนการใช้กรด (Acid Process) เจลาตินที่ได้จากกระบวนการนี้จะเรียกว่า เจลาตินชนิด A (type-A gelatin)

ในอเมริกาเหนือ หนังหมูนิยมผ่านกระบวนการทำเป็นชนิด A และหนังวัวควายจะทำเป็นชนิด B ส่วนโอเชียนสามารถทำเป็นเจลาตินได้ทั้ง 2 ชนิด (Hinterwaldner 1977)

กระบวนการใช้ด่าง แห้โอเชียน หรือ หนัง ในสารละลายด่าง ความเข้มข้น $1 - 3^{\circ}\text{Be}$ หรือ $2 - 5\%$ โดยน้ำหนัก เป็นเวลา $6 - 20$ สัปดาห์ โดยทั่วไป $8 - 12$ สัปดาห์ สำหรับโอเชียน อาจใช้เวลาน้อยกว่านี้ อุณหภูมิที่ใช้ในกระบวนการไม่ควรเกิน 20°C ถ้าจะหลีกเลี่ยงการสูญเสีย Collagenous material มากเกินไป จุดประสงค์ของ กระบวนการใช้ด่าง คือ ทำลาย Chemical crosslinkages ที่ยังคงอยู่ในคอลลาเจน กำจัดสารที่ไม่ต้องการ เช่น โปรตีนอื่น ๆ คาร์โบไฮเดรต เป็นต้น ไขมันที่ยังคงมีเหลืออยู่จะถูกเปลี่ยนเป็นสบู่ที่ไม่ละลายในด่าง (Insoluble lime soap)

ในระหว่างแห้อยู่ในด่าง พันธะโควาเลนต์ระหว่างคอลลาเจนบางพันธะถูกทำให้แตกออก โดยเฉพาะอย่างยิ่งกระบวนการใช้ด่างที่ใช้เวลานาน พันธะที่แตกออกนี้เป็นพันธะเปปไทด์ กระบวนการใช้ด่างที่ใช้เวลานานมากเกินไป ในขณะที่ได้เจลาตินที่มีคุณภาพดี แต่จะทำให้เกิดการสูญเสียคอลลาเจน มีผลต่อการสูญเสียปริมาณของเจลาตินแอมโมเนียถูกปลดปล่อยออกมาจากหมู่เอไมด์ (Amide group) ของ กลูตาเมต (Glutamate) แอสปารากีน (Asparagine) ที่หลงเหลืออยู่จะปลดปล่อยหมู่คาร์บอกซิล (Carboxyl group) "ละลาย Isoelectric point ของสายโพลีเปปไทด์ (Polypeptide chain) (Hinterwaldner 1977)

ในทางปฏิบัติในอุตสาหกรรม สามารถจะติดตามและควบคุม กระบวนการใช้ด่างได้โดย

- หาค่าความเป็นด่าง (Degree of Alkalinity) ของสารละลายด่าง โดยใช้อินดิเคเตอร์ (Indicator) และทำการไตเตรทด้วยกรด
- หาค่าไนโตรเจน (Amide-N) และ reactive suppher
- หาผลิตภัณฑ์ที่ได้จากการแยกสลายโปรตีนทั้งหมด (Total Protein

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

Decomposition Product)

- มาตรการความพร้อมของวัตถุดิบ (Degree of Preparedness of The Raw Material) ทดสอบโดยทำการสกัด

วิธีที่ใช้เร่งกระบวนการใช้ต่าง มีหลายวิธีที่น่าสนใจ สรุปโดยย่อดังนี้

The Industrial Patents Corp. มีการเติม peptizing substances เช่น urea ในสารละลายต่าง

Eastman Kodak Co. ใช้แอมโมเนีย หรือ อะลิฟาติก เอมีน ในกระบวนการใช้ต่าง และมีการใช้สารละลายผสมระหว่างแคลเซียมคลอไรด์ด้วย

The Deutsche Gelatinefabriken ทำการ treat วัตถุดิบที่ประกอบด้วยคอลลาเจน ด้วยสารละลายกรดแก่ หรือ สารละลายด่างอ่อน โซเดียมซัลเฟต ความเข้มข้นสูง ๆ จะใช้ร่วมกับกรดซัลฟูริก

หลังจากผ่านกระบวนการใช้ต่าง จะแยก pretreated collagen มาล้างด้วยน้ำธรรมดา ส่วนของด่างที่เป็นของแข็งบนผิวหน้าจะถูกกำจัดด้วยน้ำโดยง่าย แต่ด่างที่อยู่ในรูขุมขนของวัตถุดิบจะกำจัดได้ยากกว่า ด้วยเหตุผลนี้จึงทำการล้างครั้งที่ 2 โดยใช้สารละลายกรด เช่น กรดไฮโดรคลอริก กรดฟอสฟอริก เป็นต้น การล้างด้วยกรดจะทำก็ต่อเมื่อน้ำล้างครั้งแรกมี pH 9 - 10. การล้างด้วยกรดต้องระวังไม่ให้เกิดความเป็นกรดมากเกินไป หรือ เกิดการฟองมากเกินไป จากนั้นจึงทำการล้างครั้งสุดท้ายเพื่อกำจัดกรดที่มากเกินไป และควรใช้ soft water หรือ fully desalted water กระบวนการล้างนี้จะใช้ mechanical washer ได้แก่ paddle washer และ cone rollers machine เวลาที่ใช้ในการล้างขึ้นอยู่กับธรรมชาติของวัตถุดิบ ปริมาณน้ำที่ใช้ และอุปกรณ์ที่ใช้ล้าง โดยทั่วไปจะใช้เวลา 5 - 48 ชม. (Hinterwaldner 1977)

กระบวนการใช้กรด มีต้นกำเนิดจากสหรัฐอเมริกา และในปัจจุบันมีการใช้กระบวนการใช้กรดกันมากขึ้นในแถบยุโรป กระบวนการนี้เหมาะสมกับวัตถุดิบเช่น หนัง หมู โอเซอินจากกระดูกกบ วัว ควาย

เหตุผลที่ทำให้กระบวนการใช้กรดได้รับความสนใจมากขึ้น เนื่องจาก

1. ระยะเวลาที่ใช้เพียง 10-48 ชม. ซึ่งแตกต่างกับกระบวนการใช้ต่างมาก
2. น้ำเสียที่เกิดขึ้นน้อยกว่ากระบวนการใช้ต่าง
3. กระบวนการกำจัดไขมันแบบใหม่ ทำให้ได้โอเซอินที่เหมาะสมกับการใช้

กระบวนการใช้กรด

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

นอกจากนี้แล้วกระบวนการใช้กรดยังลดค่าใช้จ่ายลงได้มาก เนื่องจากใช้เวลาในการเตรียมวัตถุดิบน้อย วัตถุดิบที่ต้องเก็บใน stock จึงน้อยลง อย่างไรก็ตาม ระยะเวลาที่ผลิตจากกระบวนการใช้กรด จะมีส่วนที่สำคัญแตกต่างจากเวลาที่ผลิตได้จากกระบวนการใช้ด่าง กระบวนการใช้กรด ใช้ได้ดีกับหนังหมู โอเชอีน และหนังกระต่าย

กระดูกที่ลดขนาดและผ่านการล้างแล้ว จะถูกนำมาแช่ในสารละลายกรดแร่เจือจาง (Diluted Mineral Acid Solution) ความเข้มข้นไม่ควรเกิน 5 % pH ระหว่าง 3.5 - 4.5 กรดแร่ที่ใช้ อาจจะเป็น กรดไฮโดรคลอริก กรดซัลฟูริก กรดซัลฟิวริก กรดฟอสฟอริก หรือ สารละลายผสมของกรดเหล่านี้ หนังจะเกิดการพองตัวในสารละลายกรดแร่เจือจาง แต่ไม่ปรากฏว่ามีคุณสมบัติในการละลายน้ำ กระบวนการใช้กรดจะดำเนินต่อไปจนกระทั่งวัตถุดิบเป็นกรดโดยสมบูรณ์ (Fully Acidified) หรือมีการพองตัวสูงสุด อุณหภูมิที่ใช้ คือ อุณหภูมิห้องประมาณ 15 - 20 °c ระยะเวลาที่ใช้ในกระบวนการขึ้นกับธรรมชาติของวัตถุดิบ อุณหภูมิ ความเข้มข้นของกรด โดยปกติจะใช้เวลา 10 - 48 ชม.

หลังจากผ่านกระบวนการใช้กรดแล้ว จะแยกสารละลายกรดออก และจะนำ treated material มาล้างด้วยน้ำเย็นเพื่อกำจัดกรดที่ติดค้างอยู่ออก กระบวนการล้างต้องทำใน Vessel ที่ไม่เกิดการสักร้อน จนกระทั่ง pH สูงกว่า 4 เนื่องจาก Isoelectric point ของโปรตีนที่ไม่มีคอลลาเจนเป็นองค์ประกอบบางชนิดในวัตถุดิบ มีค่า pH ประมาณ 4 - 5 จึงละลายได้น้อยที่สุดในช่วงนี้ และอาจตกตะกอนได้ในระหว่างสกัด น้ำล้างควรทำการเปลี่ยนบ่อย ๆ วัตถุดิบที่ล้างแล้วและปราศจากกรดมี pH 4 จะนำไปสกัดต่อไป (Hinterwaldner 1977)

นอกจากนี้ยังมีกระบวนการใช้เอนไซม์ (Enzymatic Process) ซึ่งเป็นวิธีที่ค่อนข้างใหม่ในการเตรียมวัตถุดิบที่มีคอลลาเจนเป็นองค์ประกอบ โดยใช้วิธีการทางชีววิทยา หรือ ชีวเคมี ข้อดีของกระบวนการใช้เอนไซม์ มีดังนี้

1. ใช้เวลาเพียง 1 ใน 5 ของกระบวนการใช้ด่าง
2. yield เกือบ 100 %
3. คุณสมบัติทางกายภาพ เช่น ความแข็งแรงของเจล (Jelly Strength) จุดแข็งตัว (Setting Point) และ จุดหลอมเหลว (Melting Point) ดีขึ้นกว่าเจลาตินที่ผลิตจากวิธีเก่าซึ่งสามารถผลิตเจลาตินที่มีคุณภาพสูงได้เพียง 30 % ของผลิตภัณฑ์ทั้งหมด
4. ไม่ต้องการความเข้มข้นของกระบวนการ เพราะฉะนั้นจึงไม่ต้องเสียค่า

ใช้จ่ายในส่วนของการระเหยให้เข้มข้นและไอน้ำ ในขณะที่วิธีเก่าความเข้มข้นหลังจากการสกัดเป็นสิ่งจำเป็นมาก

5. การกระจายของน้ำหนักโมเลกุลเป็นช่วงแคบ ในขณะที่การผลิตเจลาตินโดยกระบวนการใช้ต่าง มีการกระจายน้ำหนักโมเลกุลเป็นช่วงกว้าง

6. เจลาติน มีความบริสุทธิ์สูงกว่าเจลาตินที่ผลิตจากวิธีเก่า การใช้กระบวนการใช้เอนไซม์ จะเป็นส่วนสำคัญในการผลิตเจลาตินในระดับอุตสาหกรรมในอนาคตอย่างไม่ต้องสงสัย (Hinterwaldner 1977)

2.4 การสกัด

การสกัดเจลาตินจากโอเซอินที่ให้ผลดี ทำโดยสกัดด้วยน้ำหลาย ๆ ครั้ง โดยแต่ละครั้งจะมีการเพิ่มอุณหภูมิให้สูงขึ้น สภาพของ pH และอุณหภูมิที่ใช้มีขอบเขตที่กว้างขึ้นอยู่กับธรรมชาติของวัตถุดิบ กรรมวิธีการเตรียมก่อนสกัดที่ใช้ โอเซอินที่ผ่านกระบวนการใช้ต่างโดยทั่วไปแล้วจะสกัดที่ pH ใกล้เคียงกับกลาง (5 - 7) การสกัดจะทำในอุปกรณ์ที่เป็นสแตนเลสสตีล การสกัดครั้งแรกจะเริ่มที่ 50 - 55 °C และสกัดจนกระทั่งได้ความเข้มข้นของเจลาตินในน้ำสกัดประมาณ 5 % แยกน้ำสกัดออก แล้วเติมน้ำใหม่ลงไปทำการสกัดครั้งที่ 2 ทำการสกัดเช่นนี้ 4 - 5 ครั้ง แต่ละครั้งที่เริ่มสกัดใหม่ให้ใช้อุณหภูมิสูงขึ้นกว่าเดิม อุณหภูมิในการสกัดครั้งสุดท้ายจะใกล้เคียงกับจุดเดือด และคุณภาพของเจลาตินที่ได้จะต่ำลง (Anonymous 1984)

หลังจากผ่านการเตรียมก่อนสกัดแล้ว วัตถุดิบจะถูกนำมาล้างให้มี pH อยู่ในช่วงที่ต้องการ สำหรับการสกัดโดยทั่วไปจะมี pH อยู่ในช่วง 4 - 7 อุณหภูมิที่ใช้ในอุตสาหกรรมอยู่ในช่วง 60 - 90 °C pH และ อุณหภูมิจะมีผลต่อ yield อย่างมาก และยังเป็นตัวควบคุมความสัมพันธ์ระหว่างความแข็งแรงของเจลกับความหนืด บางโรงงานทำการสกัดแบบต่อเนื่อง โดยใช้เครื่องมือพิเศษ น้ำสกัดเจลาตินที่ได้จากขั้นตอนการสกัด จะมีความเข้มข้นประมาณ 5 % จะถูกนำไปกรองผ่าน Cellulose Pulp หรือ Diatomeaceous earth ใน Pressure Leaf Filter บางกรณีโดยเฉพาจะตกตะกอนที่ผ่านกระบวนการใช้กรด การตกตะกอนด้วยเกลืออนินทรีย์จะช่วยทำให้น้ำสกัดใสขึ้น ถ้าทำการสกัดที่ pH ต่ำมาก ๆ ต้องทำการปรับโดยใช้กระบวนการกำจัดอออน ถ้าต้องการผลิตเจลาตินที่มีเถ้าต่ำก็ใช้กระบวนการกำจัดอออน กระบวนการกำจัดอออนนี้ ยมกระทำที่ความเข้มข้นของเจลาตินต่ำ ๆ ก่อนการระเหยเข้มข้น

หลังจากกรองแล้วสารละลายจะถูกทำให้เข้มข้น โดยใช้เครื่องระเหย

เข้มข้นแบบหลายขั้นตอน ให้มีความเข้มข้นประมาณ 15 % และจะนำมากรองครั้งที่ 2 โดยใช้เครื่องกรองแบบเฟรม จากนั้นนำมาทำให้เข้มข้นจนกระทั่งความเข้มข้นสุดท้ายประมาณ 30 %

ในโรงงานผลิตเจลาตินที่ทันสมัย จะมีการสเตอริไรส์โดยใช้ความร้อนหลังจากการระเหยเข้มข้นครั้งสุดท้าย โดยน้ำสกัดจะถูกทำให้ร้อนประมาณ $130 - 140^{\circ}\text{C}$ เป็นเวลา 2 - 3 วินาที และทำให้เย็นทันที

การผลิตเจลาตินเพื่อการค้าที่ทันสมัย การควบคุมจำนวนจุลินทรีย์ ความสะอาดของอุปกรณ์ที่ใช้เป็นสิ่งสำคัญ ขั้นตอนการสเตอริไรส์จะสามารถช่วยให้จุลินทรีย์มีจำนวนน้อยหรือไม่มีเลย น้ำสกัดเจลาตินเข้มข้นจะถูกเปลี่ยนให้อยู่ในสภาพที่แห้งและบดให้เป็นผงก่อนที่จะนำไปจำหน่าย การทำแห้งอาจทำให้อยู่ในรูปเกล็ด โดยใช้เครื่องทำแห้งแบบลูกกลิ้ง หรือทำโดยใช้เครื่องทำแห้งแบบพ่นกระจาย การทำแห้งแบบพ่นกระจายโดยใช้เจลาตินเพียงอย่างเดียวจะทำให้มี bulk weight ต่ำมาก และละลายน้ำได้ยาก จึงมีการทำแห้งแบบพ่นกระจายร่วมกับน้ำตาล เพื่อให้ได้ผลิตภัณฑ์ที่ละลายน้ำได้ดี (Lundquist 1972)

2.5 การทำแห้ง

วิธีการที่ธรรมดาที่สุดในการทำให้เจลาตินอยู่ในสภาพที่แห้ง คือเปลี่ยนน้ำสกัดเจลาตินให้เป็นเจลแล้วทำแห้งโดยใช้ลม กล่าวคือสารละลายจะถูกทำให้เย็นในลูกกลิ้งสแตนเลสที่เย็น หรือ ใช้โวลเตเตอร์ (Volator) ซึ่งเป็นเครื่องแลกเปลี่ยนความร้อนแบบพิเศษ เจลาตินจะถูกเปลี่ยนให้เป็นเจล แล้วผ่านแม่พิมพ์ออกมาเป็นเส้น จากนั้นเส้นเจลจะผ่านไปยังอิมมิงค์ทำแห้งซึ่งมี mesh belt ทำด้วยสแตนเลสเคลื่อนที่ผ่านและมีอากาศที่ปราศจากความชื้นที่มีอุณหภูมิสูงเป่าเข้ามาอย่างต่อเนื่อง ตอนปลายสุดของอิมมิงค์ ความชื้นของเจลาตินควรอยู่ในช่วง 8 - 12 % จากนั้นจะทำให้แตกออก และบดเป็นผงละเอียด แล้วร้อนให้ได้ mesh size ที่ต้องการ (Lundquist 1972)

น้ำสกัดเจลาตินจะนำมาทำให้บริสุทธิ์ขึ้น โดยการกรอง 2 ครั้ง ผ่าน Kieselguhr (Diatomaceous earth) และ Cellulose Filter อาจทำการกำจัดสิ่งเจือปนพวกสารอินทรีย์ โดยผ่านการกำจัดออกก่อนนำน้ำสกัดไประเหยเข้มข้น เนื่องจากเจลาตินเป็นผลิตภัณฑ์ที่ไม่ทนต่อความร้อนมาก การระเหยเข้มข้นจึงต้องใช้เวลาและอุณหภูมิในระดับต่ำที่สุด จึงควรทำการระเหยเข้มข้นภายใต้สุญญากาศเพื่อเพิ่มความเข้มข้นของเจลาตินจาก 5 % ให้เป็น 35 % โดยประมาณ ในทางปฏิบัติทางการค้า นิยม

ใช้การระเหยเข้มข้นแบบ 2 ขั้นตอน

หลังจากทำให้เข้มข้นแล้ว สารละลายเจลาตินที่ได้จะผ่านการพาสเจอร์ไรเซชันแบบแฟลช (Flash - Pasteurization) ที่ 120°C และทำให้เย็นลงทันที แล้วอัดให้เป็นเส้นส่งไปยังเครื่องทำแห้งแบบเบลท์ทำจากสแตนเลสสตีล การทำงานของเครื่องเป็นแบบต่อเนื่อง (Continuous Stainless Steel Belt Drier) เครื่องทำแห้งเจลาตินที่ทันสมัยจะเป็นระบบอัตโนมัติทั้งหมดและมีการปรับอากาศ หลังจากทำแห้งแล้วจะทำให้ก้อนเจลาตินแตกออก แล้วส่งไปยังโรงบดโดยการใช้แรงลม ทำการบดให้เป็นผงละเอียดตามเกรดต่าง ๆ และบรรจุในภาชนะที่อากาศเข้าไม่ได้ (Anonymous 1984)



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

อุปกรณ์ และ วิธีการ

อุปกรณ์

1. วัสดุดิบ

1.1 กระดูกปลาลามชนิดใหญ่ ประกอบด้วยพันธุ์ต่าง ๆ ดังนี้

- 1.1.1 Great White Shark (Carchorodon carcharias)
- 1.1.2 Ocean Whitetip Shark (Carcharhinus longimanus)
- 1.1.3 Shortfin Mako Shark (Isurus oxyrinchus)
- 1.1.4 Bull Shark (Carcharhinus leucas)
- 1.1.5 Blacktip Shark (Carcharhinus limbatus)

1.2 กระดูกปลาลามชนิดเล็ก ประกอบด้วยพันธุ์ต่าง ๆ ดังนี้

- 1.2.1 Lemon Shark (Negaprion brevirostris)
- 1.2.2 Silky Shark (Carcharhinus falciformis)
- 1.2.3 Sand tiger Shark (Odontaspis taurus)
- 1.2.4 Reef Shark (Carcharhinus springeri)
- 1.2.5 Tiger Shark (Galeocerdo cuvieri)

2. อุปกรณ์

- 2.1 มีด เขียง ใช้ในการลดขนาดกระดูก
- 2.2 ตาชั่ง 1000 กรัม ของ Turi capacity 1 kg.
- 2.3 โหลแก้วทรงสูง
- 2.4 เครื่องแก้ว ได้แก่ แท่งแก้วคน กระบอกตวง (Cylinder)

ขวดรูปชมพู่ (Erlenmyer flask) บีกเกอร์ (Beaker) ปิเปต (Pipette)

- 2.5 ช้อนตักสาร (Spoon)
- 2.6 เทอร์โมมิเตอร์ (Thermometer)
- 2.7 ขวดแก้วสำหรับกระบวนการใช้กรด 8 ขวด
- 2.8 ขวดพลาสติกสำหรับกระบวนการใช้ด่าง 9 ขวด
- 2.9 ตู้เย็น อุณหภูมิ 0 - 5 °c และ 7 - 10 °c
- 2.10 กระดาษวัดค่าความเป็นกรด ด่าง (pH paper)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

- 2.11 แผ่นให้ความร้อน(Hot Plate)
 - 2.12 ชุดเครื่องกรองสูญญากาศ
 - 2.13 ชุดเครื่องระเหยเข้มข้น(Rotary Evaporator ของ Büchi Rotavator R 110)
 - 2.14 กาละมังสแตนเลส
 - 2.15 ถังพลาสติก
 - 2.16 ตู้อบลมร้อน(Hot Air Oven)
 - 2.17 ครก
 - 2.18 ชุดเครื่องย่อยโปรตีน(Protein Digestive Apparatus ของ Büchi 425 Digester)
 - 2.19 ชุดกลั่นโปรตีน(Protein Distillation Apparatus ของ Büchi 321 Distillation Unit)
 - 2.20 เครื่องชั่งหยวน ของ Metler รุ่น PE 3000
 - 2.21 เครื่องชั่งละเอียด ของ Metler รุ่น AE 50
 - 2.22 สำลี
3. สารเคมี
- 3.1 กรดไฮโดรคลอริก (Hydrochloric acid, HCl)
 - 3.2 โซเดียมไฮดรอกไซด์ (Sodiumhydroxide, NaOH)
 - 3.3 ไดอะตอมเมเชียส เอิร์ท (Diatomeceous earth)
 - 3.4 กรดซัลฟูริก (Sulphuric acid, H_2SO_4)
 - 3.5 คอปเปอร์ซัลเฟต (Coppersulfate, $CuSO_4 \cdot 5H_2O$)
 - 3.6 โพแทสเซียมซัลเฟต (Potassiumsulfate, K_2SO_4)
 - 3.7 ซิลินียมไดออกไซด์ (Silinium dioxide, SeO_2)
 - 3.8 กรดบอริก (Boric acid, H_3BO_3)
 - 3.9 เมทิลเรด (Methyl red)
 - 3.10 บ्रोโมครีซอลกรีน (Bromocresol green)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

วิธีการ

การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมเบื้องต้นในการผลิตเจลาติน จากกระดูกปลาลามชนิดใหญ่และชนิดเล็ก

สภาวะที่ศึกษามี 2 กระบวนการใหญ่ ๆ คือ สภาวะที่ใช้อุณหภูมิห้องตลอดทั้งกระบวนการ และ สภาวะที่ใช้อุณหภูมิตู้เย็นตลอดทั้งกระบวนการ ทำการทดลองแบบ factorial design โดยศึกษาถึงผลของตัวแปรต่าง ๆ คือ

1. ชนิดของกระดูกปลาลามที่เหมาะสม โดยใช้กระดูกปลาลาม 2 ชนิด

คือ

1.1 กระดูกปลาลามชนิดใหญ่ ประกอบด้วยพันธุ์ต่าง ๆ ดังนี้

1.1.1 Great White Shark (Carcharodon carcharias)

1.1.2 Ocean Whitetip Shark (Carcharhinus longimanus)

1.1.3 Shortfin Mako Shark (Isurus oxyrinchus)

1.1.4 Bull Shark (Carcharhinus leucas)

1.1.5 Blacktip Shark (Carcharhinus limbatus)

1.2 กระดูกปลาลามชนิดเล็ก ประกอบด้วยพันธุ์ต่าง ๆ ดังนี้

1.2.1 Lemon Shark (Negaprion brevirostris)

1.2.2 Silky Shark (Carcharhinus falciformis)

1.2.3 Sand tiger Shark (Odontaspis taurus)

1.2.4 Reef Shark (Carcharhinus springeri)

1.2.5 Tiger Shark (Galeocerdo cuvieri)

2. อุณหภูมิและเวลาในกระบวนการกำจัดแร่ธาตุโดยใช้อุณหภูมิห้อง (25-30 °c) และอุณหภูมิตู้เย็น (0 - 5 °c) เวลาที่ใช้คือ 1, 2, 3 และ 4 สัปดาห์

3. อุณหภูมิและเวลาในกระบวนการเตรียมก่อนการสกัดเจลาติน แบ่งเป็น 2 กระบวนการ

3.1 กระบวนการใช้กรด โดยใช้อุณหภูมิห้อง (25-30 °c) และอุณหภูมิตู้เย็น (7-10 °c) เวลา 24 ชม. สารละลายกรดที่ใช้คือสารละลายกรดไฮโดรคลอริกเข้มข้น 3 %

3.2 กระบวนการใช้ด่าง โดยใช้อุณหภูมิห้อง (25-30 °c) และอุณหภูมิตู้เย็น

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

(7-10 °c) เวลา 6, 10 และ 14 สัปดาห์ สารละลายต่างที่ใช้ คือ สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์เข้มข้น 5 %

การผลิตเจลาตินจากกระดูกปลาดูแลม ทำโดยนำกระดูกปลาดูแลมมาคัดเลือกสิ่งเจือปน และสิ่งสกปรก เช่น เศษหิน ดิน ทราาย เส้นผมหรือขนออก แล้วทำการลดขนาดกระดูกโดยใช้มีดหรืออุปกรณ์อื่นที่เหมาะสม ล้างให้มีขนาดประมาณ 5 ซม. ใส่กระดูกในโหลแก้วทรงสูง แล้วจึงทำการกำจัดแร่ธาตุ เป็นการกำจัดแคลเซียมและเกลืออื่น ๆ ในกระดูกโดย แช่ในสารละลายไฮโดรคลอริก 5% ในอัตราส่วนกระดูกแห้ง 800 กรัม ต่อสารละลายกรด 5 ลิตร เปรียบเทียบระหว่างอุณหภูมิห้อง (25-30 °c) กับอุณหภูมิตู้เย็น (0-5 °c) และระยะเวลาในการกำจัดแร่ธาตุ 1, 2, 3 และ 4 สัปดาห์ เมื่อครบเวลาจะนำกระดูกมาล้างโดยใช้น้ำธรรมดา ล้างจนกระทั่ง pH ประมาณ 7 แล้วล้างออกด้วยน้ำกลั่นอีกครั้งหนึ่ง แล้วจึงนำมาทำการเตรียมก่อนการสกัด เพื่อให้คอลลาเจนเปลี่ยนเป็นเจลาตินได้ง่ายขึ้น ทำได้ 2 กระบวนการ คือ กระบวนการใช้กรด แช่สารละลายกรดไฮโดรคลอริก 3 % 24 ชม. ใช้ขวดแก้ว และกระบวนการใช้ด่าง แช่สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 5 % เป็นเวลา 6, 10, 14 สัปดาห์ ใช้ขวดพลาสติก ทั้ง 2 กระบวนการใช้อัตราส่วนเดียวกัน คือ กระดูกที่กำจัดแร่ธาตุแล้ว 200 กรัม ต่อสารละลายกรดหรือ ด่าง 500 มิลลิลิตร อุณหภูมิที่ใช้ในขบวนการ คือ อุณหภูมิห้อง (25-30 °c) และอุณหภูมิตู้เย็น (7-10 °c) เมื่อครบเวลาจะนำกระดูกมาล้างโดยใช้น้ำธรรมดา ล้างจนกระทั่ง pH ประมาณ 7 แล้วล้างด้วยน้ำกลั่นอีกครั้งหนึ่ง จากนั้นจะนำมาสกัด โดยใช้ น้ำกลั่นสกัด 3 ครั้ง แต่ละครั้งใช้เวลา 2 ชม. อุณหภูมิและปริมาณน้ำที่ใช้ มีดังนี้

สกัดครั้งที่	อุณหภูมิ (°c)	ปริมาณน้ำกลั่น (ml.)
1	60	300
2	70	250
3	80	200

น้ำสกัดที่ได้มีสีขาวขุ่น จะนำมากรองผ่านสำลีและไตอะตอมเมเซียส เอิร์ท ภายใต้ระบบสุญญากาศ จนได้สารละลายสีเหลืองใส (กรองประมาณ 4-10 ครั้ง) แล้วนำมาระเหยให้เข้มข้น ภายใต้สุญญากาศ 650-700 mm. Hg vac. ประมาณ 2 ชม. หรือให้เหลือปริมาตรของสารละลายประมาณ 1/3 ของเดิม เทสารละลายเข้มข้นลงในภาชนะ เช่น ถาด นำไปแช่ตู้เย็น อุณหภูมิประมาณ 7 - 10 °c 16 - 18 ชม. สังเกตการเกิดเจล แล้วเลือกสภาวะที่เกิดเจลได้ดี ทำการทดลองซ้ำโดยเพิ่มปริมาณกระดูกตั้งต้น 1 เท่า และ

เพิ่มการทดลองในส่วนของการทำแห้งเจลาติน โดยนำน้ำสกัดหลังระเหยเข้มข้น มาใส่ภาชนะที่รองด้วยพลาสติก(เพื่อป้องกันการติดภาชนะ) แช่เย็นให้เกิดเจล นำเข้าอบในตู้อบลมร้อน อุณหภูมิ 60 °c จนกระทั่งแห้ง ใช้เวลาประมาณ 24-48 ชั่วโมง แล้วนำเจลาตินแผ่นที่ได้มาบดให้เป็นผงละเอียด ซึ่งน้ำหนักเจลาตินผง คิดปริมาณ yield เป็น % (dry basis) จากนั้นนำเจลาตินผงมาทดสอบความเป็นเจลเมื่อละลายน้ำกลับ ตามวิธีหา Jelly Strength ของ Gelatin Manufacturers Institute of America, Inc. (ในภาคผนวก ข.) และทำการหาโปรตีนของกระดูกเริ่มต้น , กระดูกที่ผ่านการสกัดแล้ว เพื่อหาประสิทธิภาพของการสกัด โดย Kjeldahl method (ในภาคผนวก ก.)

ขั้นตอนการผลิตเจลาตินจากกระดูกปลาฉลาม แสดงในภาพที่ 1



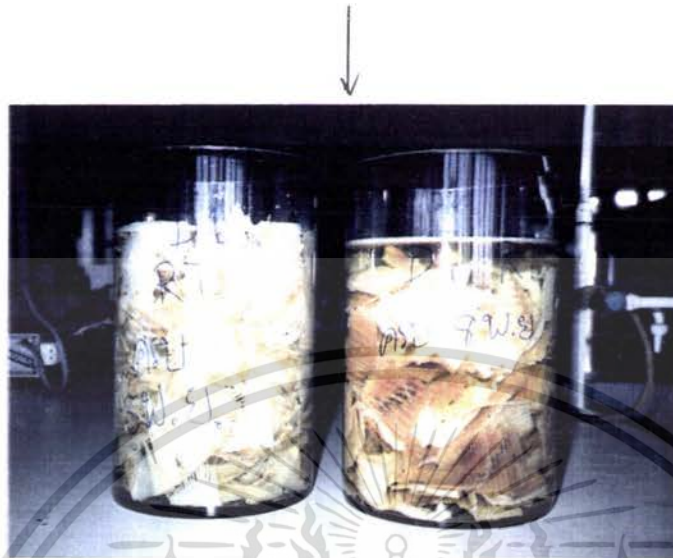
เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาพที่ 1 แผนภาพแสดงการทดลองสกัดเจลาตินจากกระดูกปลาฉลาม



ใส่โหลแก้วทรงสูง โหลละ 800 กรัม

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



กำจัดแร่ธาตุ แคลเซียม HCl 5% โพลิสละ 5 ลิตร
 แบ่งเป็น 72 อณูทกม



อุณหภูมิห้อง
 (25 - 30 °c)

ใช้เวลา 1, 2, 3, 4 สัปดาห์

↓
 ล้าง

อุณหภูมิตู้เย็น
 (0 - 5 °c)

ใช้เวลา 1, 2, 3, 4 สัปดาห์

↓
 ล้าง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
 ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

pH ประมาณ 7

pH ประมาณ 7

ล้างน้ำกลั่น

ล้างน้ำกลั่น



แบ่งกระตัก 1 โหล เป็น 8 ส่วน ส่วนละ 200 กรัม

แบ่งกระตัก 1 โหล เป็น 8 ส่วน ส่วนละ 200 กรัม

การเตรียมก่อนการสกัด ที่อุณหภูมิห้อง

การเตรียมก่อนการสกัด ที่อุณหภูมิเย็น

กระบวนการใช้กรด 2 ส่วน 24 ชม.

กระบวนการใช้ต่าง 6 ส่วน 6, 10, 14 สัปดาห์

กระบวนการใช้กรด 2 ส่วน 24 ชม.

กระบวนการใช้ต่าง 6 ส่วน 6, 10, 14 สัปดาห์

ล้าง

ล้าง

pH ประมาณ 7

pH ประมาณ 7

ล้างน้ำกลั่น

ล้างน้ำกลั่น

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ไฟในบีกเตอร์

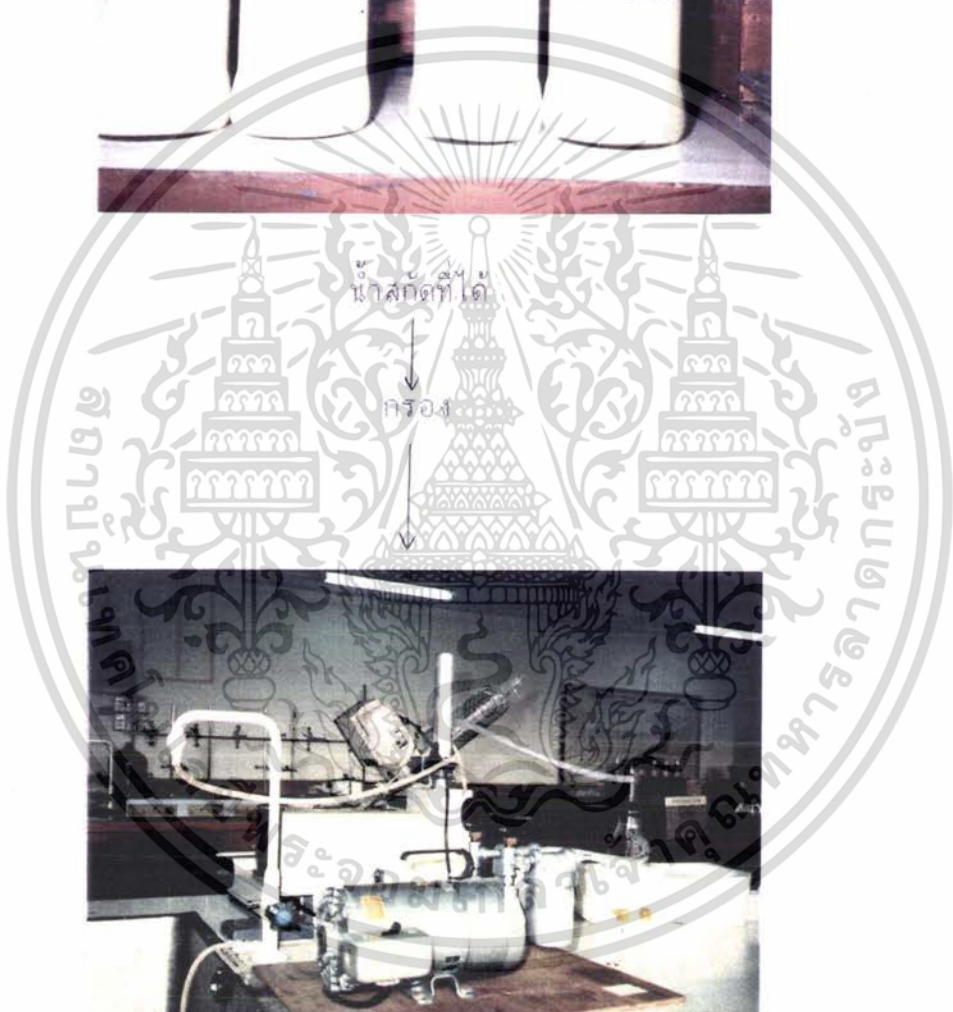
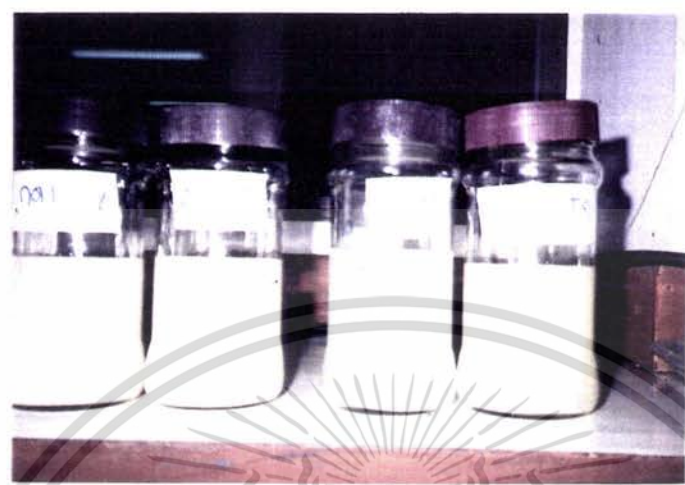
ขนาด 500 - 600 ml.



สกัดโดยใช้น้ำกลั่น

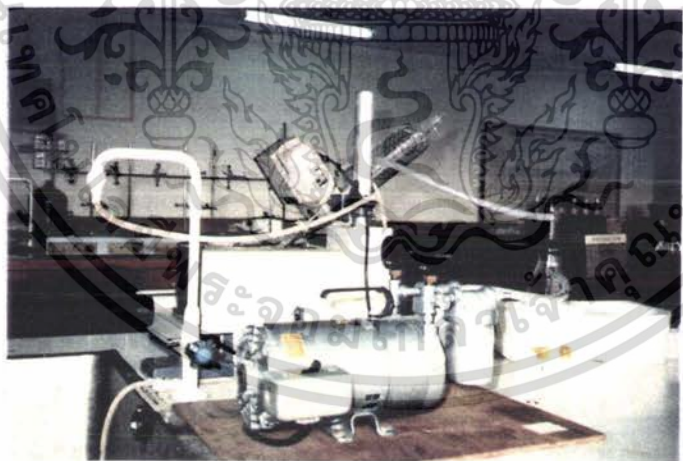


เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



น้ำสกัดที่ได้

กรอง



ระเหยเข้มข้นภายใต้สุญญากาศ

650 - 700 mm. Hg vac. ประมาณ 2 ชม



เทใส่ถาด



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามแก้ไขหรือดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงชื่อของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ห้องสมุดคณะเทคโนโลยีการเกษตร
สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าลาดกระบัง

↓
แม่เหล็ก 16 - 18 ซม.



↓
สิ่งเกิดภาวเกิดเจล



↓
ใส่ภาชนะที่รองด้วยพลาสติก



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ได้เป็นเจลาตินแผ่นแล้วบดเป็นผง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การวิเคราะห์ผล

1. เปรียบเทียบประสิทธิภาพของกระบวนการสกัดที่เหมาะสม - โดยวิเคราะห์ปริมาณโปรตีนในกระดุกปลาฉลามเริ่มต้น และปริมาณโปรตีนในกากกระดุกปลาฉลามหลังสกัด โดย Kjeldahl method (A.O.A.C. 1.984 - 2.057 ในภาคผนวก ก.) คำนวณค่าการสกัดเป็นเปอร์เซ็นต์
2. เปรียบเทียบผลของอุณหภูมิและเวลาในกระบวนการกำจัดแร่ธาตุที่มีต่อลักษณะทางกายภาพของกระดุกปลาฉลาม โดยใช้การสังเกตและสัมผัส
3. เปรียบเทียบผลของอุณหภูมิ และเวลาในกระบวนการเตรียมก่อนสกัดเจลาติน
 - 3.1 กระบวนการใช้กรด
 - 3.2 กระบวนการใช้ด่าง
 โดยสังเกตลักษณะการเกิดเจลของน้ำสกัดเจลาติน
4. เปรียบเทียบความสามารถในการเกิดเจลเมื่อละลายน้ำของเจลาตินผงที่ได้ โดยสังเกตลักษณะการเกิดเจลตามวิธีที่ดัดแปลงจากการหาค่า Jelly Strength (Bloom) ของ Gelatin Manufacturers Institute of America, Inc. (ในภาคผนวก ข.)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ผลและวิจารณ์

การศึกษาสภาวะที่เหมาะสมเบื้องต้นในการผลิตเจลาตินจากกระดูกปลานิลขนาดใหญ่และชนิดเล็ก1. การเปรียบเทียบประสิทธิภาพของกระบวนการสกัดตารางที่ 1 แสดงผลการวิเคราะห์ปริมาณโปรตีน (%) ในกระดูกปลานิลเริ่มต้น

กระดูก	ปริมาณโปรตีน (%)
กระดูกปลานิลขนาดใหญ่	41.14
กระดูกปลานิลชนิดเล็ก	49.95

ตารางที่ 2 แสดงปริมาณโปรตีน (%) ในกากกระดูกปลานิลชนิดเล็กหลังสกัด ของสภาวะที่ทำการกำจัดแร่ธาตุที่อุณหภูมิ 0-5 °c และผ่านกระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิ 7 - 10 °c

ระยะเวลาในการกำจัดแร่ธาตุ (สัปดาห์)	ปริมาณโปรตีนหลังสกัด (%)	การสกัด (%)
1	25.65	48.65
2	20.28	59.45
3	23.43	53.09
4	21.21	57.54
		เฉลี่ย 54.67

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

จากตารางที่ 2 พบว่าในกากระดุกปลาจลลามชนิดเล็กหลังสกัด มีโปรตีนเหลืออยู่มากกว่า 20 % จากกระดุกเริ่มต้นมีโปรตีน 49.95 % ประสิทธิภาพในการสกัดเฉลี่ย 54.67 % ซึ่งนับว่าประสิทธิภาพในการสกัดค่อนข้างต่ำ แสดงว่ากระบวนการสกัดที่ใช้ยังมีประสิทธิภาพไม่พอเพียง อาจเนื่องมาจากเวลาในการสกัดแต่ละครั้งน้อยเกินไป หรือ จำนวนครั้งที่สกัดน้อยเกินไป

2. การเปรียบเทียบผลของอุณหภูมิ และ เวลาในการกำจัดแร่ธาตุ ที่มีต่อลักษณะทางกายภาพของกระดุกปลาจลลาม

ตารางที่ 3 แสดงลักษณะทางกายภาพของกระดุกปลาจลลามชนิดใหญ่ที่ผ่านกระบวนการกำจัดแร่ธาตุที่สภาวะต่าง ๆ

ระยะเวลาในการกำจัดแร่ธาตุ (สัปดาห์)	ลักษณะทางกายภาพ	
	อุณหภูมิตู้เย็น	อุณหภูมิห้อง
1	กระดุกมีสีเหลือง-น้ำตาลอ่อน นิ่มเล็กน้อย	กระดุกมีสีเหลือง-น้ำตาลอ่อน นิ่มกว่าที่อุณหภูมิตู้เย็นเล็กน้อย
2	เหมือนสัปดาห์แรก มีการเปลี่ยนแปลงน้อยมาก	กระดุกมีสีน้ำตาลเข้มขึ้นและนิ่มขึ้น
3	เหมือนสัปดาห์แรก มีการเปลี่ยนแปลงน้อยมาก	กระดุกมีสีน้ำตาลเข้มมากและนิ่มมาก
4	เหมือนสัปดาห์แรก มีการเปลี่ยนแปลงน้อยมาก	กระดุกมีสีน้ำตาลเข้มมากที่สุดและนิ่มมากที่สุด

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

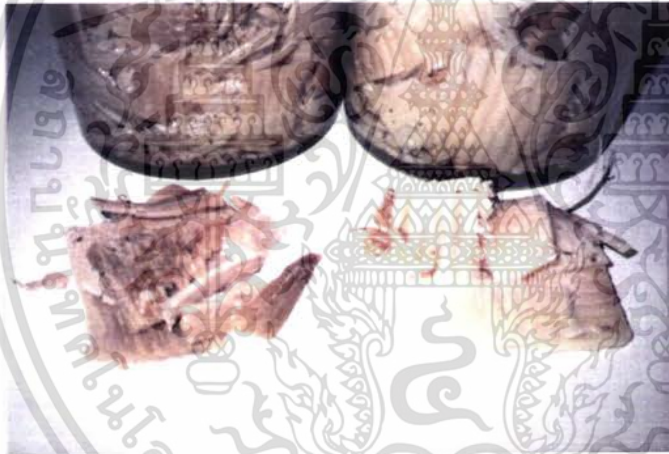
ตารางที่ 4 แสดงลักษณะทางกายภาพของกระดุกปลาจลามชนิดเล็กที่ผ่านกระบวนการกำจัด
แร่ธาตุที่สภาวะต่าง ๆ

ระยะเวลาในการ กำจัดแร่ธาตุ (สัปดาห์)	ลักษณะทางกายภาพ	
	อุณหภูมิตู้เย็น	อุณหภูมิห้อง
1	กระดุกมีสีเหลือง-น้ำตาล อ่อน นิ่มเล็กน้อย	กระดุกมีสีเหลือง-น้ำตาลอ่อน นิ่มกว่าที่อุณหภูมิตู้เย็นเล็กน้อย
2	เหมือนสัปดาห์แรก มีการเปลี่ยนแปลงน้อยมาก	กระดุกมีสีน้ำตาลเข้มขึ้นและ นิ่มขึ้น
3	เหมือนสัปดาห์แรก มีการเปลี่ยนแปลงน้อยมาก	กระดุกมีสีน้ำตาลเข้มมากและ นิ่มมาก
4	เหมือนสัปดาห์แรก มีการเปลี่ยนแปลงน้อยมาก	กระดุกมีสีน้ำตาลเข้มมากที่สุด และนิ่มมากที่สุด

จากตารางที่ 3,4 พบว่า กระดุกปลาจลามชนิดใหญ่และชนิดเล็กหลังกำจัดแร่ธาตุแล้ว จะมีการเปลี่ยนแปลงในทำนองเดียวกัน กล่าวคือ หลังกำจัดแร่ธาตุเป็นเวลา 1 สัปดาห์ ที่อุณหภูมิห้อง (25 - 30 °c) และที่อุณหภูมิตู้เย็น (0 - 5 °c) สีและลักษณะภายนอกของ กระดุกไม่แตกต่างกัน แต่เมื่อจับดู พบว่าการกำจัดแร่ธาตุที่อุณหภูมิห้อง (25 - 30 °c) กระดุกนิ่มกว่าเล็กน้อย หลังจากกำจัดแร่ธาตุเป็นเวลา 2 สัปดาห์ สีและลักษณะภายนอกของ กระดุกเริ่มต่างกัน คือ ที่อุณหภูมิห้อง (25-30 °c) กระดุกจะมีสีน้ำตาลเข้มขึ้นและนิ่มขึ้น เมื่อเปรียบเทียบกับที่อุณหภูมิตู้เย็น (0 - 5 °c) แสดงดังภาพที่ 2 การกำจัดแร่ธาตุเป็นเวลา 3 และ 4 สัปดาห์ก็ให้ผลเช่นเดียวกัน กล่าวคือ การกำจัดแร่ธาตุที่อุณหภูมิห้อง (25 - 30 °c) เมื่อใช้เวลามากขึ้น กระดุกจะมีสีเข้ม และ ความนิ่มมากขึ้น ในขณะที่ การกำจัดแร่ธาตุที่อุณหภูมิตู้เย็น (0 - 5 °c) เมื่อใช้เวลามากขึ้น กระดุกเปลี่ยนแปลงไป จากเดิมเพียงเล็กน้อย ทั้งนี้เนื่องจากอัตราการเกิดปฏิกิริยาขึ้นอยู่กับอุณหภูมิ เมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้นจะทำให้เกิด Hydrolytic degradation มากขึ้น โดยทั่วไปการกำจัดแร่ธาตุนิยม

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ใช้ความเข้มข้นของกรดเริ่มต้นเท่ากับ 5 % และใช้อุณหภูมิในช่วง 0 - 15 °c (Hinterwaldner 1977) ดังนั้นการใช้อุณหภูมิห้อง (25 - 30 °c) ในการกำจัดแร่ธาตุ ในขณะที่ใช้ความเข้มข้นของกรดเริ่มต้นเท่ากับ 5 % เช่นกัน การทำลายของกรดจึงรุนแรงกว่าอุณหภูมิตู้เย็น (0 - 5 °c) มาก ทำให้ลักษณะทางกายภาพของกระดูกต่างกัน ดังนั้นในการเลือกสภาวะ ในกระบวนการกำจัดแร่ธาตุ จึงควรเลือกสภาวะที่ก่อให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของกระดูกน้อยที่สุด เพื่อหลีกเลี่ยงการเกิดอันตรายต่อคอลลาเจนในกระดูก สรุปได้ว่ากระบวนการกำจัดแร่ธาตุที่อุณหภูมิห้อง (25 - 30 °c) ควรใช้เวลาไม่เกิน 7 วัน และควรลดความเข้มข้นของสารละลายกรดที่ใช้ลง สำหรับกระบวนการกำจัดแร่ธาตุที่อุณหภูมิตู้เย็น (0- 5 °c) ยังไม่สามารถสรุปได้ว่าควรใช้เวลาเท่าใด เนื่องจากลักษณะของกระดูกมีการเปลี่ยนแปลงน้อยมาก ควรระมัดระวังปริมาณแร่ธาตุที่กำจัดได้ในแต่ละสัปดาห์ เพื่อหาว่าเวลาที่น้อยที่สุดในกำจัดแร่ธาตุได้ดีที่สุดเป็นเท่าใด



ภาพที่ 2 แสดงลักษณะกระดูกชนิดใหม่หลังจากกำจัดแร่ธาตุเป็นเวลา 2 สัปดาห์ ด้านซ้าย คือ กระดูกที่ทำการกำจัดแร่ธาตุที่อุณหภูมิห้อง (25-30 °c) ด้านขวา คือ กระดูกที่ทำการกำจัดแร่ธาตุที่อุณหภูมิตู้เย็น (0-5 °c)

3. การเปรียบเทียบผลของอุณหภูมิและเวลาในกระบวนการเตรียมก่อนการสกัดเจลาติน

3.1 กระบวนการใช้กรด ทำโดยแช่กระดูกที่กำจัดแร่ธาตุแล้ว ในสารละลายไฮโดรคลอริก 3 % ที่อุณหภูมิห้อง (25 - 30 °c) และอุณหภูมิตู้เย็น (7 - 10 °c)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

เป็นเวลา 24 ชม. แล้วนำมาล้าง ล้าง กรอง ระเหยเข้มข้น แห้งเย็น สังเกตการเกิด เจล ตามลำดับ ผลการเกิดเจลของน้ำสกัดเจลาติน แสดงในตารางที่ 5

ตารางที่ 5 แสดงผลการเกิดเจลของน้ำสกัดเจลาตินจากกระบวนการใช้กรด ของกระดูก ปลาฉลามชนิดใหญ่และชนิดเล็กที่สภาวะต่าง ๆ

ระยะเวลาในการ กำจัดแร่ธาตุ (สัปดาห์)	กระดูกชนิดใหญ่		กระดูกชนิดเล็ก	
	A	B	A	B
1	0	0	1	2
2	0	0	1	2
3	0	0	1	2
4	0	0	1	2

หมายเหตุ A หมายถึง สภาวะที่ใช้อุณหภูมิในการกำจัดแร่ธาตุและกระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิห้อง (25 - 30 °c)
 B หมายถึง สภาวะที่ใช้อุณหภูมิในการกำจัดแร่ธาตุและกระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิตู้เย็น (0 - 5 °c และ 7 - 10 °c ตามลำดับ)
 2 หมายถึง เกิดเจลดี
 1 หมายถึง เกิดเจลไม่ดี
 0 หมายถึง ไม่เกิดเจล

จากตารางที่ 5 พบว่า กระดูกชนิดเล็กที่ทำการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิตู้เย็น (0 - 5 และ 7 - 10 °c ตามลำดับ) ให้น้ำสกัดเจลาตินที่สามารถเกิดเจลได้ดีกว่าที่อุณหภูมิห้อง แต่กระดูกชนิดใหญ่ที่ทำการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้กรดทั้ง 2 อุณหภูมิ ให้น้ำสกัดที่ไม่สามารถเกิดเจลได้

การที่กระดูกชนิดเล็กที่ทำการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิตู้เย็น (0-5 และ 7-10 °c ตามลำดับ) ให้น้ำสกัดเจลาตินที่สามารถเกิดเจลได้ดี เนื่องจาก อุณหภูมิในกระบวนการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้กรดความเข้มข้นของสารละลายกรด และเวลาที่ใช้เหมาะสม ไม่รุนแรงจนเกินไป ในทำนองกลับกัน กระดูกชนิดเล็กที่ทำการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้กรด ที่อุณหภูมิห้อง (25-30 °c) และกระดูก

ชนิดใหญ่ที่ทำการกำจัดแร่ธาตุและกระบวนการใช้กรด ทั้ง 2 อุณหภูมิ น้ำสกัดไม่สามารถเกิดเจลได้ดี และ ไม่สามารถเกิดเจลได้ ตามลำดับ เนื่องมาจากสภาวะที่ใช้ในกระบวนการกำจัดแร่ธาตุและกระบวนการใช้กรดรุนแรงเกินไป ทำให้เกิดการสูญเสียคอลลาเจนคุณภาพของเจลาตินด้อยลง และมีผลให้ได้เจลาตินในปริมาณต่ำ (Hinterwaidner 1977) สรุปได้ว่า สภาวะที่เหมาะสมเบื้องต้นของกระดูกปลาดูแลมชนิดเล็ก คือสภาวะที่ใช้กระบวนการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิตู้เย็น (0 - 5 และ 7 - 10 °c ตามลำดับ) ส่วนกระดูกปลาดูแลมชนิดใหญ่ สภาวะต่าง ๆ ที่เลือกใช้ยังไม่เหมาะสม ต้องทำการทดลองต่อไป

เมื่อได้สภาวะที่เหมาะสมเบื้องต้นของกระดูกปลาดูแลมชนิดเล็กแล้ว จึงทำการทดลองซ้ำเพื่อเปรียบเทียบปริมาณ yield ของเจลาตินให้ชัดเจนขึ้น โดยการทำแห้งให้เป็นเจลาตินผง ผลการทดลองแสดงในตาราง 6

ตารางที่ 6 แสดงปริมาณ yield ของเจลาตินผงที่ได้จากกระบวนการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิตู้เย็น (0 - 5 และ 7 - 10 °c ตามลำดับ) ของกระดูกชนิดเล็ก

ระยะเวลาในการกำจัดแร่ธาตุ (สัปดาห์)	ปริมาณของ yield ของเจลาตินผง (กรัม)	yield ของเจลาตินผง (% dry basis)
1	5.0022	2.50
2	3.4304	1.72
3	4.1249	2.06
4	10.5909	5.30

จากตารางที่ 6 สรุปได้ว่า สภาวะที่ให้ปริมาณ yield ของเจลาตินผงสูงสุด คือ กระบวนการกำจัดแร่ธาตุ เป็นเวลา 4 สัปดาห์ และผ่านกระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิตู้เย็น (0 - 5 และ 7 - 10 °c ตามลำดับ) ของกระดูกชนิดเล็ก

3.2 กระบวนการใช้ต่าง ทำโดยแช่กระดูกในสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 5 % ที่อุณหภูมิห้อง ($25 - 30^{\circ}\text{C}$) และ อุณหภูมิต่ำเย็น ($7 - 10^{\circ}\text{C}$) เป็นเวลา 6, 10, 14 สัปดาห์ แล้วจึงนำมาล้าง สกัด กรอง ระเหยเข้มข้น แช่เย็น สิ่งเกิดการเกิดเจล ตามลำดับ

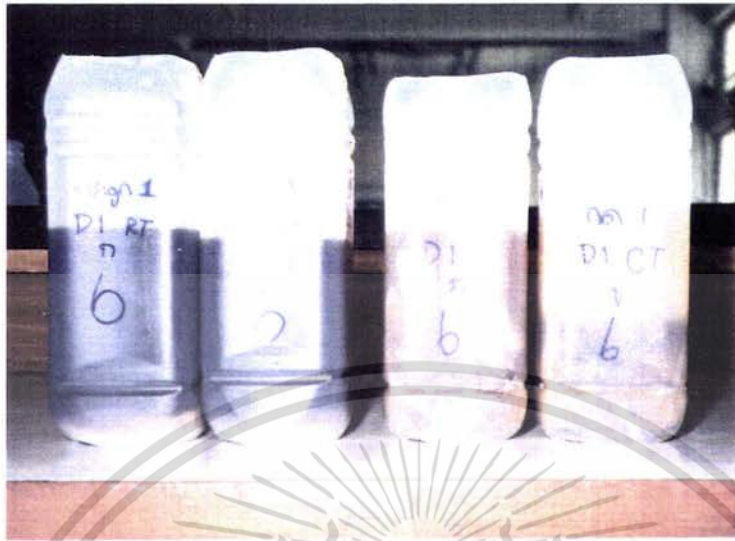
ผลการทดลองพบว่า กระบวนการใช้ต่างที่อุณหภูมิห้อง ($25 - 30^{\circ}\text{C}$) เมื่อแช่ไว้เป็นเวลาไม่ถึง 24 ชม. กระดูกป่นเป็นผงละเอียดเกือบทั้งหมด ดังภาพที่ 3



ภาพที่ 3 แสดงกระดูกป่นละเอียดหลังจากผ่านกระบวนการใช้ต่างไปเป็นเวลาไม่ถึง 24 ชม.

สำหรับกระบวนการใช้ต่างที่อุณหภูมิต่ำเย็น ($0 - 5^{\circ}\text{C}$) เมื่อมองดูลักษณะภายนอกจะไม่ค่อยเปลี่ยนแปลงไปมากนัก เมื่อครบเวลาที่กำหนดจะนำกระดูกมาล้าง พบว่ากระดูกนั้นมาก เมื่อใช้ทั้งแก้วคน กระดูกจะขาด มีลักษณะละเอียด บางตัวอย่างจะเกิดสีดำบริเวณส่วนบนของกระดูก ดังภาพที่ 4, 5 และเมื่อทำการล้างกระดูกก็จะป่นเช่นเดียวกัน ดังภาพที่ 6

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 4

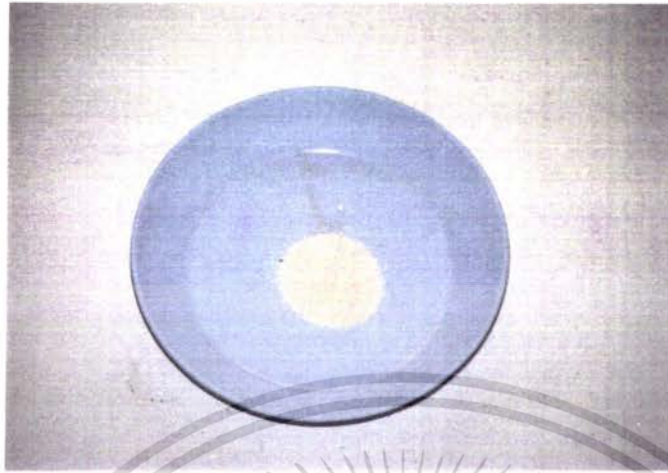
แสดงลักษณะกระดุกชนิดใหญ่หลังจากผ่านกระบวนการใช้ต่างครบ 6 สัปดาห์
 2 ขวดทางซ้าย เป็นกระบวนการใช้ต่างที่อุณหภูมิห้อง (25-30 °c)
 2 ขวดทางขวา เป็นกระบวนการใช้ต่างที่อุณหภูมิตู้เย็น (7-10 °c)



ภาพที่ 5

แสดงลักษณะกระดุกชนิดเล็กหลังจากผ่านกระบวนการใช้ต่างครบ 6 สัปดาห์
 2 ขวดทางซ้าย เป็นกระบวนการใช้ต่างที่อุณหภูมิห้อง (25-30 °c)
 2 ขวดทางขวา เป็นกระบวนการใช้ต่างที่อุณหภูมิตู้เย็น (7-10 °c)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
 ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 6 แสดงกระดุกปนหลังจากกระบวนการใช้ด่าง ก่อนนำไปสกัด

จากนั้นนำกระดุกปนมาทำการสกัด กรอง จะเหยษเข้มข้น แช่เย็น สังเกต
การเกิดเจล ตามลำดับ ผลการเกิดเจลแสดงในตารางที่ 7 และนำน้ำต่างมาวิเคราะห์
ปริมาณโปรตีน (ในภาคผนวก ก.) ผลการวิเคราะห์ปริมาณโปรตีน แสดงในตารางที่ 8

ตารางที่ 7 แสดงผลการเกิดเจลจากกระบวนการใช้ด่างของกระดุกปลาฉลามชนิดใหญ่และ
ชนิดเล็กที่สภาวะต่าง ๆ

ระยะเวลาในการ กำจัดแร่ธาตุ (สัปดาห์) *	กระดุกชนิดใหญ่						กระดุกชนิดเล็ก					
	A			B			A			B		
	ระยะเวลา			ระยะเวลา			ระยะเวลา			ระยะเวลา		
	(สัปดาห์)			(สัปดาห์)			(สัปดาห์)			(สัปดาห์)		
	6	10	14	6	10	14	6	10	14	6	10	14
1	0	-	-	0	-	-	0	-	-	0	-	-
2	0	-	-	0	-	-	0	-	-	0	-	-
3	0	-	-	0	-	-	0	-	-	0	-	-

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

- หมายเหตุ** A หมายถึง สภาวะที่ใช้อุณหภูมิในการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้ต่าง ที่อุณหภูมิห้อง (25 - 30 °c)
- B หมายถึง สภาวะที่ใช้อุณหภูมิในการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้ต่าง ที่อุณหภูมิต่ำเย็น (0 - 5 และ 7 - 10 °c ตามลำดับ)
- 2 หมายถึง เกิดเจลดี
- 1 หมายถึง เกิดเจลไม่ดี
- 0 หมายถึง ไม่เกิดเจล
- หมายถึง ไม่ได้ทำการทดลอง เพราะผลการทดลองควรจะมีลักษณะเดียวกับกระบวนการใช้ต่าง 6 สัปดาห์
- * เนื่องจากสัปดาห์ที่ 4 ตู้อุ่นไม่ทำงาน จึงตัดการทดลองในสัปดาห์ที่ 4 ออกไป

ตารางที่ 8 แสดงผลการวิเคราะห์ปริมาณโปรตีนในน้ำค้าง ของกระบวนการใช้ต่างระยะเวลา 6 สัปดาห์ ที่ผ่านการกำจัดแร่ธาตุ 1, 2 และ 3 สัปดาห์

ระยะเวลาในการกำจัดแร่ธาตุ (สัปดาห์)	ปริมาณโปรตีน (%)			
	กระดุกชนิดใหญ่		กระดุกชนิดเล็ก	
	A _๕	B _๕	A _๕	B _๕
1	4.56	2.28	6.21	3.15
2	4.67	1.97	6.38	2.97
3	4.63	2.87	6.54	3.295

- หมายเหตุ** A_๕ หมายถึง สภาวะที่ใช้อุณหภูมิในการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้ต่างที่อุณหภูมิห้อง (25-30 °c) 6 สัปดาห์
- B_๕ หมายถึง สภาวะที่ใช้อุณหภูมิในการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้ต่างที่อุณหภูมิต่ำเย็น (0-5 และ 7-10 °c ตามลำดับ) 6 สัปดาห์

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้คัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

จากตารางที่ 7 พบว่าน้ำสกัดจากกระบวนการใช้ต่างระยะเวลา 6 สัปดาห์ ที่ผ่านการกำจัดแร่ธาตุ 1, 2, 3 สัปดาห์ ไม่มีสถานะใดเลยที่น้ำสกัดเกิดเป็นเจล จากตารางที่ 7 พบว่าเกิดการสูญเสียโปรตีนจากกระดุกอยู่ในน้ำต่าง ดังนั้นการที่น้ำสกัดในสถานะดังกล่าวไม่เกิดเจล สามารถอธิบายได้ดังนี้

ในแต่ละสภาวะจะใช้กระดุกที่เป็นวัตถุดิบเริ่มต้น ประมาณ 80 กรัม ยกตัวอย่างสภาวะที่กำจัดแร่ธาตุ 1 อาทิตย์และผ่านกระบวนการใช้ต่าง 6 สัปดาห์ที่อุณหภูมิห้อง ($25 - 30^{\circ}\text{C}$) ของกระดุกชนิดใหญ่

ที่ อุณหภูมิห้อง ($25 - 30^{\circ}\text{C}$) น้ำต่างมีโปรตีนร้อยละ 4.56 ปริมาตรของน้ำต่าง 250 มิลลิลิตร

กระดุกชนิดใหญ่เริ่มต้นมีโปรตีน 80 กรัม * $41/100 = 32.8$ กรัม

โปรตีนที่สูญเสียในน้ำต่าง 250 ml. * $4.56 \text{ g} / 100 \text{ ml} = 11.4$ กรัม

คิดเป็นร้อยละสูญเสียโปรตีนจากโปรตีนเริ่มต้นในกระดุก $(11.4/32.8)*100 = 34.76 \%$

นอกจากนี้โปรตีนที่เหลืออยู่ในกระดุกไม่สามารถเปลี่ยนเป็นเจลาตินได้ทั้งหมด เนื่องจากโปรตีนบางชนิดไม่มีคอลลาเจนเป็นองค์ประกอบ และเมื่อนำมาผ่านกระบวนการล้างเพื่อปรับ pH ก่อนทำการสกัด พบว่ามีการสูญเสียโปรตีนในขณะล้างด้วย ทำให้กระดุก(ปน)อาจมีโปรตีนเหลือในปริมาณน้อย หรืออยู่ในสภาพถูกย่อยสลายเป็นสารประกอบไนโตรเจน เนื่องจากสภาวะของกระบวนการใช้ต่างรุนแรงเกินไป ทำให้น้ำสกัดไม่เกิดเจล ดังนั้นจึงหยุดทำการทดลองในส่วนของการใช้ต่าง เนื่องจากกระบวนการใช้ต่าง 10 และ 14 สัปดาห์ คงจะให้ผลในลักษณะเดียวกัน

การที่สภาวะที่ใช้ในกระบวนการใช้ต่าง ให้น้ำสกัดที่ไม่เกิดเจล เนื่องจากความเข้มข้นของต่าง อุณหภูมิ และระยะเวลาในกระบวนการไม่เหมาะสม ทำให้เกิดการสูญเสียคอลลาเจน คุณภาพของเจลาตินด้อยลง และมีผลให้ได้เจลาตินในปริมาณต่ำ ทั้งนี้คุณภาพของเจลาตินที่ผลิตได้และขอบเขตของกระบวนการที่ใช้ขึ้นอยู่กับชนิด (species) พันธุ์ (breed) อายุ (age) ลักษณะการเลี้ยงสัตว์ (manner of feeding the animals) และสภาวะการเก็บวัตถุดิบ (storage condition) (Hinterwaldner 1977)

สรุปได้ว่า สภาวะที่ใช้ต่างที่เลือกใช้ยังไม่เหมาะสมกับกระดุกปลาจลามทั้ง 2 ชนิด ความเข้มข้นของสารละลายต่างสูงเกินไป เวลาที่ใช้ในกระบวนการมากเกินไป จึงควรทำการทดลองเพื่อหาสภาวะที่เหมาะสมของกระบวนการใช้ต่างต่อไป โดยลดความเข้มข้นของสารละลายต่างและเวลาที่ใช้ลง

4. เปรียบเทียบความสามารถในการเกิดเจลเมื่อละลายน้ำของเจลาตินผงที่ได้ โดยสังเกตลักษณะการเกิดเจลตามวิธีที่ดัดแปลงจากการหาค่า Jelly Strength (Bloom) ของ Gelatin Manufacturers Institute of America, Inc. (ในภาคผนวก ข.)

ตารางที่ 9 แสดงความสามารถในการเกิดเจล ของเจลาตินผงที่ได้จากกระบวนการกำจัดแร่ธาตุ และกระบวนการใช้กรดที่อุณหภูมิเย็น (0 - 5 และ 7 - 10 °C ตามลำดับ) ของกระดูกชนิดเล็ก

ระยะเวลาในการกำจัดแร่ธาตุ (สัปดาห์)	ความสามารถในการเกิดเจล ^a
1	0 , 1
2	2 , 2
3	2 , 2
4	1 , 2

<u>หมายเหตุ</u>	2 หมายถึง เกิดเจลดี
	1 หมายถึง เกิดเจลไม่ดี
	0 หมายถึง ไม่เกิดเจล
	* หมายถึง ทำ 2 ซ้ำ

จากตารางที่ 9 พบว่าเจลาตินผงที่ได้จากการกำจัดแร่ธาตุทั้ง 4 สัปดาห์สามารถเกิดเป็นเจลได้ สภาวะที่เกิดเจลดีดีที่สุด คือ สภาวะที่กำจัดแร่ธาตุ 2,3 สัปดาห์ แต่ในการทดลองนี้ยังไม่ได้ศึกษาผลของการทำแห้งโดยละเอียด จึงควรทำการทดลองต่อไป

สรุป

1. สภาวะที่เหมาะสมเบื้องต้นในการผลิตเจลาตินจากกระดูกปลาฉลามชนิดใหญ่ ซึ่งประกอบด้วยพันธุ์ต่าง ๆ ได้แก่ Great White Shark (Carcharodon carcharias), Ocean Whitetip Shark (Carcharhinus longimanus), Shortfin Mako Shark (Isurus oxyrinchus), Bull Shark (Carcharhinus leucas), Blacktip Shark (Carcharhinus limbatus) ยังต้องทำการทดลองต่อไป เนื่องจากสภาวะที่เลือกใช้ในการทดลองนี้รุนแรงเกินไปสำหรับกระดูกปลาฉลามชนิดใหญ่ จึงควรทำการทดลองซ้ำใหม่ในขั้นการเตรียมก่อนสกัด กล่าวคือ ลดความเข้มข้นของกรด ต่าง รวมทั้งเวลาที่ใช้ในกระบวนการใช้กรดและกระบวนการใช้ด่างลง ตามลำดับ

2. สภาวะที่เหมาะสมเบื้องต้นในการผลิตเจลาตินจากกระดูกปลาฉลามชนิดเล็ก ซึ่งประกอบด้วยพันธุ์ต่าง ๆ ได้แก่ Lemon Shark (Negaprion brevirostris), Silky Shark (Carcharhinus falciformis), Sand tiger Shark (Odontaspis taurus), Reef Shark (Carcharhinus springeri), Tiger Shark (Galeocerdo cuvieri) คือ สภาวะที่ทำการกำจัดแร่ธาตุโดยใช้กรดไฮโดรคลอริก 5 % ที่อุณหภูมิตู้เย็น (0-5 °c) และผ่านกระบวนการใช้กรด โดยใช้กรดไฮโดรคลอริก 3 % ที่อุณหภูมิตู้เย็น (7-10 °c) ได้ปริมาณ yield ของเจลาตินผงสูงสุดคือ 10.5909 กรัม คิดเป็น 5.30 % (dry basis) และเมื่อละลายน้ำกลับสามารถเกิดเจลที่ดี

ข้อเสนอแนะ

1. เวลาและจำนวนครั้งที่ใช้สกัดยังน้อยเกินไป จึงควรเพิ่มเวลาที่ใช้สกัดในแต่ละครั้ง และเพิ่มจำนวนครั้งในการสกัดให้มากขึ้น เพื่อเพิ่มประสิทธิภาพในการสกัดทำให้ปริมาณ yield ของเจลาตินสูงขึ้น

2. โดยทั่วไปสภาวะที่ใช้ในการผลิตเจลาตินจะใช้อุณหภูมิต่ำ ส่วนมากไม่เกิน 20°C เนื่องจากเป็นอุณหภูมิในประเทศเมืองหนาว จึงควรทำการทดลองหาสภาวะที่เหมาะสมในการผลิตเจลาตินที่อุณหภูมิในบ้านเรา โดยลดความเข้มข้นของกรด ต่าง และเวลาที่ใช้ในกระบวนการลง เป็นการช่วยประหยัดพลังงานและลดค่าใช้จ่ายในส่วนของการทำความเย็น

3. ในกระบวนการใช้ต่าง มีการสูญเสียโปรตีนเป็นเปอร์เซ็นต์สูง จึงควรหาวิธีที่จะแยกโปรตีนในน้ำค่างนี้ เพื่อนำมาทำเจลาตินต่อไป

4. การทดลองนี้ยังไม่ได้ศึกษาผลของการทำแห้งโดยละเอียด จึงควรทำการศึกษาต่อไป

เอกสารอ้างอิง

เพ็ญศรี จุงศิริวัฒน์, ศิวาภรณ์ สกลเที่ยงตรง และ สมใจ ศรีละออกุล. 2513-14.
 เวลาตื่น. สัมมนาปริญาตรี. มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์. กรุงเทพฯ.

Anonymous. 1984. Gelatin: An Overview of the World Market with
 Special Reference to the Potential for Developing Countries.
 International Trade Center UNCTAD/GATT. Geneva. 10 p.

Chayen, R. 1960. Impulse Rendering, Chemical and Process
 Engineering.

Chochlowa, S. et al. 1958. Improvement in the Extraction of
 Bones.

Cleveland Product Comp. Ltd. German P. 1,072,768 and U.S. P.
 3,087,945: Process for Cleaning and Degreasing Bones.

Croome, R.J. and F.G. Clegg. 1965. Photographic Gelatin.

Deutsche Gelatin-fabriken. Austrian P. 175,326 and Swedish P.
 154,560: Manufacture of Gelatin or Glue From Raw Materials
 of Collagen.

Eastman Kodak, Co. U.S. P. 2,460,809: Gelatin.

Gorodetzka, R., M. Scheremet. and M. Schachnasarowa. 1952.
 Reserven der Gelatine-Industrie.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
 ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

- Hinterwaldner, R. 1977. Raw Material, pp. 259-314. In Ward, A.G. and A. Courts. The Science and Technology of Gelatin. Academic Press, Inc., London.
- Industrial Patents Corp. U.S. P.2,384,673: Extraction of Glue and Gelatin.
- Kinkel, E. 1958. Fabrication der Gelatine in tierische leime und Gelatine.
- Lundquist, A. 1972. The Manufacture of Gelatin. pp. 29-35. In Symposium on Gelation and Gelling Agents; Symposium Proceedings No. 13 August, 1972. The British Food Manufacturing Industries Research Association.
- Mueller, C. U.S. P. 2,395,590: Degreasing from Animal Bones. U.S. P. 2,397,973: Bone Glue. cited
- Schwarzkopf, M. German P. 751,071: Treatment and Extraction from Bones to Gelatin and Glue.
- Stauffer Chemical Comp. Brit. P. 1,007,002: A Process for Removing Fat from Bones.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาคผนวก ก.

การวิเคราะห์ปริมาณโปรตีน

การวิเคราะห์โปรตีนโดยใช้ Kjeldahl method (A.O.A.C. 1.984 - 2.057)

สารเคมี

1. กรดซัลฟูริก (Conc. H_2SO_4 93 - 98 % reagent grade)

2. กรดบอริก (Boric acid) 2 %

3. กรดซัลฟูริก 0.1 N

4. โซเดียมไฮดรอกไซด์ 40 %

5. คาตาลิส (Catalyst)

ซีลีเนียมไดออกไซด์ (SeO_2)

โพตัสเซียมซัลเฟต (K_2SO_4)

คอปเปอร์ซัลเฟต ($CuSO_4 \cdot 5H_2O$)

ซึ่งซีลีเนียมไดออกไซด์ 2.5 กรัม โพตัสเซียมซัลเฟต 100 กรัม และคอปเปอร์ซัลเฟต 20 กรัม ผสมให้เข้ากันอย่างดี

6. Mixed indicator

6.1 เตรียม 0.1 % bromocresol green (ใน 95 % แอลกอฮอล์) และ 0.1 % methyl red (ใน 95 % แอลกอฮอล์)

6.2 ผสม 1. มล. bromocresol green กับ 2 มล. methyl red ในขวดหยด สารละลายดังกล่าว 4 หยด มีปริมาตร 0.05 มล.

วิธีการ

1. ชั่งตัวอย่างอาหาร 1 กรัม (ถ้าเป็นอาหารที่มีโปรตีนต่ำ เช่น ผลไม้ ชั่งตัวอย่าง 5 กรัม ผัก 3 กรัม เป็นต้น) ใส่ลงใน Kjeldahl flask ขนาด 250 มล. อย่างให้ตัวอย่างเกาะตามคอขวด

2. เติมคาตาลิส 2 กรัม และกรดซัลฟูริกเข้มข้น 25 มล.

3. นำ Kjeldahl flask ไปตั้งบนชุดเครื่องย่อยโปรตีนที่มีระบบดูดไอน้ำที่ติดตั้งไว้ ใช้เครื่องย่อยโปรตีน Büchi 425 ใช้เวลาประมาณ 1 ชม. หรือ จนกระทั่งสารละลายมีสีฟ้าใส

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

4. ปล่อยให้สารละลายสีฟ้าอ่อนเย็น และหมดควันของไอกรด

5. ดูดสารละลายกรดบอริก 2 % 50 มล. ใส่ลงใน Erlenmyer flask ขนาด 250 มล. ที่แห้งสะอาด หยด indicator 4 หยด เขย่าสารละลายก่อนนำไปวางใต้เครื่องกลั่นให้ปลายคอนเดนเซอร์จุ่มลงในตัวสารละลาย นำ Kjeldahl flask ที่ได้จากข้อ 4 ตั้งบนชุดเครื่องกลั่นโปรตีน Büchi 321 เปิดเครื่อง เติมน้ำกลั่นลงไปจนปริมาตรสารละลายได้ถึง 100 มล. เติม 40 % NaOH ลงไปทำปฏิกิริยาจนกระทั่งสารละลายเปลี่ยนเป็นสีดำ กลั่นโปรตีนเป็นเวลานาน 3 นาที

6. เมื่อกลั่นโปรตีนครบเวลา ลดระดับของ Erlenmyer flask ให้ปลายคอนเดนเซอร์อยู่เหนือระดับของเหลว 1 ซม. ล้างปลายคอนเดนเซอร์ด้วยน้ำกลั่น รอให้ปฏิกิริยาดำเนินต่อไปประมาณ 1 - 2 นาที ก่อนนำไปไตเตรทกับสารละลายกรดซัลฟูริก 0.1 N จนสีน้ำเงินเปลี่ยนเป็นเป็นไม่มีสี

7. ทำการทดลองกับ blank เหมือนกับตัวอย่างทุกประการ

การคำนวณ

เปอร์เซ็นต์โปรตีน (crude protein) = $16.25 * 1.4 * C * (A-B) / \text{นน. ตัวอย่าง}$

เมื่อ A = มิลลิลิตรของสารละลายกรดซัลฟูริกที่ใช้ไตเตรทตัวอย่าง

B = มิลลิลิตรของสารละลายกรดซัลฟูริกที่ใช้ไตเตรท blank

C = N. ของสารละลายกรดซัลฟูริก

ภาคผนวก ข.

การทดสอบความสามารถในการเกิดเจล

การทดสอบความสามารถในการเกิดเจล โดยใช้วิธีที่ดัดแปลงจากการหาค่า Jelly Strength (Bloom) ของ Gelatin Manufacturers Institute of America, Inc.

วิธีการ

1. ชั่งตัวอย่าง 7.5 ± 0.01 กรัม เจลาตินใน Erlenmyer flask ขนาด 150 มล.
2. เติมน้ำกลั่น 150 กรัม คนด้วยแท่งแก้วในขณะที่เติมน้ำ
3. ใช้ฝาจุกยางที่ทำการเจาะรูปิดปาก Erlenmyer flask แล้วตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง 1 - 3 ชม.
4. วางตัวอย่างลงใน water bath 65°C ทิ้งไว้ 8 - 10 นาที นำออกจาก water bath ใช้นิ้วปิดรูบนฝาจุกยาง แล้วเขย่ากลับไปมาหลาย ๆ ครั้งจนแน่ใจว่าเจลาตินละลายเป็นสารละลายหมด นำกลับไปใส่ใน water bath เช่นเดิม เอาฝาจุกยางออก ใส่เทอร์โมมิเตอร์ลงในตัวอย่าง คนให้สารละลายผสมกันอย่างทั่วถึง จนกระทั่งอุณหภูมิถึง 61°C เวลาที่ใช้ขณะอยู่ใน water bath ทั้งหมดไม่ควรเกิน 15 นาที
5. เมื่ออุณหภูมิของสารละลายถึง 61°C ปิดฝา และนำตัวอย่างไปวางใน water bath 45°C 30 - 40 นาที
6. นำตัวอย่างออกจาก water bath ปิดฝา ใช้นิ้วปิดรูบนฝาจุกยาง และเขย่ากลับไปกลับมาอย่างระมัดระวังหลาย ๆ ครั้ง เพื่อให้ น้ำที่เกิดการกลั่นตัวอยู่เหนือระดับของของเหลวผสมเข้ากันดี เอาจุกยางออก แล้วจึงนำตัวอย่างไปแช่เย็นที่อุณหภูมิ $10.0 \pm 0.1^{\circ}\text{C}$ 16 - 18 ชม. สังเกตการเกิดเจล



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆ ทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้