



วิทยานิพนธ์

เรื่อง

การศึกษาความเป็นพิษของผลมะคำดีควายที่มีต่อปลานิล

ในระคิมความเค็มของน้ำที่แตกต่างกัน

A Study on toxicity of Sapindus emarginatus
on Tilapia nilotica at the different salinity



ภาควิชาเทคโนโลยีการผลิตภัณฑ์

คณะเทคโนโลยีการเกษตร

สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้า

เจ้าคุณทหาร ลากกระบง

พ.ศ. 2531

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



บทคัดย่อปัญหาพิเศษ

เรื่อง

การศึกษาความเป็นพิษของผลมะคำตีความที่มีต่อปลานิล

ในระบับความเค็มของน้ำที่แตกต่างกัน

A Study on toxicity of Sapindus emarginatus
on Tilapia nilotica at the different salinity.

ปัจจุบันการเลี้ยงกุ้งทะเลและกุ้งก้ามกราม ยังคงมีปัญหาเกี่ยวกับปลาที่เป็นศัตรูของกุ้งในบ่อเลี้ยง จึงทำให้การเลี้ยงกุ้งทั้ง 2 แบบไม่ค่อยประสบผลสำเร็จเท่าที่ควร จึงมีการนำเอาสารซาโปนิน (saponin) ซึ่งพบในเมล็ดชาและกากชา มาช่วยแก้ปัญหา เหตุผลที่ใช้สารนี้เพราะว่ากุ้งสามารถทนพิษซาโปนินได้มากกว่าปลา แต่กากชาที่ใช้ส่วนใหญ่นำเข้ามาจากประเทศจีนและไต้หวัน นอกจากกากชาแล้ว ในประเทศไทยยังมีพรรณไม้หลายชนิดที่มีปริมาณของสารซาโปนินอยู่สูงมาก เช่น ผลมะคำตีความ (Sapindus emarginatus) การทดลองครั้งนี้จึงนำเอาผลมะคำตีความมาใช้กำจัดปลาที่เป็นศัตรูของกุ้ง คือปลานิล โดยใช้ปลาทดลอง ขนาด 2 - 3 เซนติเมตร น้ำหนัก 0.24 - 0.28 กรัม การศึกษาโดยใช้วิธีชีววิเคราะห์ในน้ำนิ่ง (static bio-assay) แบ่งระดับความเค็มของน้ำ คือ 0, 5, 10 และ 15 ส่วนในพัน แล้ววิเคราะห์ความเป็นพิษของผลมะคำตีความที่มีต่อปลานิล จากการหาค่าความเข้มข้นของผลมะคำตีความที่ทำให้ปลานิลตาย 50 เปอร์เซ็นต์ ภายในระยะเวลาที่กำหนด (LC_{50}) คือ 24, 48, 72 และ 96 ชั่วโมง ผลการทดลองปรากฏว่าค่า LC_{50} (96 ชั่วโมง) ของปลานิลที่ระดับความเค็ม 0, 5, 10 และ 15 ส่วนในพัน คือ 76.20, 75.88, 71.69 และ 63.97 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับ เห็นได้ว่าเมื่อความเค็มของน้ำเพิ่มขึ้น ความเป็นพิษของผลมะคำตีความก็เพิ่มขึ้นด้วย และผลมะคำตีความไม่ทำให้คุณภาพของน้ำเปลี่ยนแปลงจนถึงระดับที่เป็นอันตรายต่อปลานิล จึงสามารถที่จะนำเอาผลมะคำตีความมาใช้เป็นยาเมื่อปลาในนาุ้ง โดยที่สามารถจะใช้ได้ทั้งในน้ำจืดและน้ำเค็ม

คำนิยม

การทำมัญจาคีรีครั้งนี้ ข้าพเจ้าขอขอบพระคุณ อาจารย์ ปวีณา กิจสวัสดิ์ อาจารย์
ที่ปรึกษาที่คอยแนะนำและช่วยเหลือสิ่งต่างๆ ตั้งแต่เริ่มต้นจนเสร็จสิ้นการทดลอง และขอขอบพระ
คุณ ผศ.ดร. จรุง เลียงชโยศ ภาควิชาเภสัชเคมี คณะเภสัชศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล ที่ให้คำ
แนะนำในการเตรียมสารทดลองและความรู้ต่างๆที่จำเป็นในการทดลอง ตลอดจนขอขอบคุณ
ที่ให้ความช่วยเหลือ

นอกจากนี้ ข้าพเจ้า ขอกราบขอบพระคุณ คุณพ่อ คุณแม่ ที่ให้ความช่วยเหลือทางค่าน
ทุนทรัพย์และกำลังใจ จนการศึกษาครั้งนี้สำเร็จลุล่วงไปด้วยดี

ประสมทรัพย์ บุญเลิศ

มีนาคม 2532

สารบัญ

	หน้า
สารบัญ	(1)
สารบัญตาราง	(2)
คำนำ	1
การตรวจเอกสาร	3
อุปกรณ์และวิธีการ	11
ผลการทดลองและวิจารณ์	18
สรุป	27
ข้อเสนอแนะ	28
เอกสารอ้างอิง	29
ภาคผนวก	34

สารบัญตาราง

ตารางที่		หน้า
1	เปอร์เซ็นต์การตายสะสมของปลานิลหลังจากได้รับสารสกัดยลมะค่าคั่วว ที่ระดับความเข้มข้นแตกต่างกัน และที่ความเค็มของน้ำ 0 ส่วนในพัน ใน ระยะเวลา 96 ชั่วโมง	19
2	เปอร์เซ็นต์การตายสะสมของปลานิลหลังจากได้รับสารสกัดยลมะค่าคั่วว ที่ระดับความเข้มข้นแตกต่างกัน และที่ความเค็มของน้ำ 5 ส่วนในพัน ใน ระยะเวลา 96 ชั่วโมง	19
3	เปอร์เซ็นต์การตายสะสมของปลานิลหลังจากได้รับสารสกัดยลมะค่าคั่วว ที่ระดับความเข้มข้นแตกต่างกัน และที่ความเค็มของน้ำ 10 ส่วนในพัน ในระยะเวลา 96 ชั่วโมง	20
4	เปอร์เซ็นต์การตายสะสมของปลานิลหลังจากได้รับสารสกัดยลมะค่าคั่วว ที่ระดับความเข้มข้นแตกต่างกัน และที่ความเค็มของน้ำ 15 ส่วนในพัน ในระยะเวลา 96 ชั่วโมง	20
5	แสดงค่า LC_{50} ที่ระดับความเค็มแตกต่างกัน ภายในระยะเวลา 96 ชั่วโมง	21
6	แสดงผลการวิเคราะห์คุณภาพของน้ำทั้งก่อนการทดลองและภายหลัง การทดลองในน้ำจืด	24
7	แสดงผลการวิเคราะห์คุณภาพของน้ำทั้งก่อนการทดลองและภายหลัง การทดลองในน้ำ ระดับความเค็ม 15 ส่วนในพัน	25

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางผนวกที่		หน้า
1	ข้อมูลเบื้องต้นที่ใช้ในการหาคะเนคาไปรมิท	35
2	ผลการคำนวณหาค่าไปรมิทสำหรับการคำนวณ (y) และน้ำหนัก (w)	36
3	ผลการคำนวณครั้งที่ 1 เพื่อหาสมการเส้นตรงไปรมิท	37
4	แสดงการเปลี่ยนค่าอัตราการตายให้อยู่ในรูปไปรมิท	40
5	แสดงค่า Y_0 , Range, W ที่ใช้ในการคำนวณไปรมิท	41
6	แสดงการกระจายของค่า chi-square	44

การศึกษาความเป็นพิษของผลมะค่าตีความที่มีต่อปลานิล

ในระดั้มความเค็มของน้ำที่แตกต่างกัน

A study on toxicity of Sapindus emarginatus
on Tilapia nilotica at the different salinity.

คำนำ

ปัญหาปลาที่เป็นศัตรูกึ่งทะเลและกึ่งน้ำจืด เป็นปัญหาหนึ่งที่ทำให้การเลี้ยงกุ้งไม่ค่อยประสบความสำเร็จเท่าที่ควร ปลาที่เป็นศัตรูที่พบในบ่อเลี้ยง ไล่แก่ ปลานิล (Tilapia nilotica) ปลากระพงขาว (Latus calcarifer) และปลาหมอ (gobies) ปลาเหล่านี้เข้าไปในบ่อขณะที่สูบน้ำเข้าบ่อ ลูกปลาและไข่ปลาจะติดไปกับน้ำหรือหางรูปร่างของบ่อ โดยที่ในปัจจุบันการเลี้ยงกุ้งทะเล ส่วนใหญ่ยังเป็นวิธีอาศัยลูกกุ้งธรรมชาติ โดยเปิดให้น้ำทะเลเข้าไปในน้ำจืดด้วยการใช้ระดั้มคือน้ำ หรือเครื่องคั้นน้ำเข้ามา แล้วปิดกั้นน้ำไว้เป็นเวลา เพื่อให้ลูกกุ้งเจริญเติบโตในบ่อต่อไป (45 - 60 วัน) และอีกวิธีหนึ่ง เป็นการเลี้ยงกุ้งโดยอาศัยหลักวิชาการที่พัฒนาขึ้นมา โดยการใช้น้ำจืดหรือลูกกุ้งที่ขูดจากบ่อเพาะพัก ซึ่งต้องอาศัยแม่กุ้งสำหรับเพาะพันธุ์ในบ่อเพาะพักที่มีการบำรุงรักษาอย่างดี มาปล่อยเลี้ยงในน้ำจืด ซึ่งวิธีการแบบนี้จะทำให้ผลผลิตสูงขึ้น (พรศักดิ์, 2527) การเลี้ยงกุ้งทั้งสองวิธีดังกล่าว ยังคงมีปัญหากับศัตรูกึ่ง ซึ่งจะเข้าไปแย่งอาหารกุ้งและกินกุ้งเป็นอาหาร ทำให้ต้นทุนการผลิตสูงขึ้น และศัตรูกึ่งเหล่านี้เป็นสาเหตุหนึ่งที่ทำให้ผลผลิตของกุ้งตกต่ำ วิธีการกำจัดและป้องกันการระบาดของศัตรูกึ่งเหล่านี้ ทำได้หลายวิธี เช่น ใช้สาร Triphenyltin acetate กำจัดหอยเจดีย์ในน้ำจืด (ประพันธ์, 2525) ใช้ไซยาไนด์เมื่อปลาที่เป็นศัตรูของกุ้ง (Bridges, 1985) หรือเมื่อปลาโดยอาศัยหลักการยับยั้งการหายใจของปลาคับ โรคีนอน (Pillai, 1962) การใช้สารเคมีเหล่านี้ อาจเกิดอันตรายต่อผู้ใช้สารเคมีโดยตรง หรือเกิดพิษตกค้างของสารในน้ำจืดได้ จึงมีการศึกษาและเลือกใช้สารหลายชนิดในการกำจัดและป้องกันการระบาดของศัตรูกึ่งในน้ำจืด พบว่าสารที่ปลอดภัยและไม่มีพิษตกค้างก็คือ สารซาโปนิน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้าไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

มีรายงานการใช้สารซาโปนินในรูปกากชา โดยการใช้สารสกัดซาโปนินอย่างหยาบออกมาทดลอง เมื่อปลาที่เป็นศัตรูของกุ้ง ผลการทดลองพบว่า สามารถกำจัดปลาโดยไม่เกิดอันตรายต่อกุ้งเลย และ ประพันธ์ (2524) ยังได้สรุปการใช้กากชากำจัดศัตรูของกุ้งว่าดีกว่าการใช้สาร เคมีอื่นๆคือ ไม่เป็นพิษต่อผู้ใช้ และไม่มีพิษตกค้าง และจากรายงานของ Tang (1961) ยืนยันว่า ซาโปนินที่ใช้เมื่อปลาจะไม่สะสมในตัวกุ้งหรือตกค้างในบ่อ เพราะสลายตัวได้ง่าย (Pillai, 1962) โดยกากชาที่ใช้ในปัจจุบันส่วนใหญ่ นำเข้ามาจากประเทศจีนและไต้หวัน นอกจากกากชาแล้ว ในประเทศไทยยังมีพรรณไม้หลายชนิดที่มีปริมาณของสารซาโปนินอยู่สูงมาก แต่การศึกษาประสิทธิภาพในการฆ่าสัตว์น้ำยังมีไม่มากและแพร่หลาย การทดสอบนี้จึงเป็นการศึกษาเบื้องต้นที่เกี่ยวกับความเป็นพิษของผลมะคำดีควายที่มีต่อปลานิล ในระดับความเค็มของน้ำที่แตกต่างกัน เหตุผลที่เลือกใช้ผลมะคำดีควายมาศึกษา ก็เพราะว่าผลมะคำดีควายพบในประเทศไทย นอกจากนี้ยังมีราคาถูกและพิษของผลมะคำดีควายที่เป็นสารซาโปนินที่สลายตัวง่าย และไม่สะสมในร่างกายของคนและสัตว์เลี้ยง แต่เป็นพิษรุนแรงเฉพาะสัตว์เลือดเย็นหรือสัตว์น้ำ เช่นปลา (ประพันธ์, 2524)

วัตถุประสงค์

1. เพื่อศึกษาหาปริมาณสารซาโปนินในผลมะคำดีควายแห้ง
2. เพื่อศึกษาหาระดับความเป็นพิษของผลมะคำดีควายที่ทำให้ปลานิลตาย 50 เปอร์เซ็นต์ภายในเวลา 24, 48, 72 และ 96 ชั่วโมง ที่ระดับความเค็มของน้ำ 0, 5, 10 และ 15 ส่วนในพัน
3. เพื่อศึกษาพฤติกรรม การตอบสนองของปลานิลที่มีต่อผลมะคำดีควาย
4. เพื่อศึกษาคุณภาพน้ำ เมื่อมีการใช้ผลมะคำดีควายเป็นยา เมื่อปลา

การตรวจเอกสาร

ซาโปนิน (saponin)

ซาโปนินเป็นไกลโคไซด์ชนิดหนึ่ง (oligoglycoside) ซึ่งพบอยู่ในพืชมากมาย และมีหลายชนิดแตกต่างกันตรงส่วนของคาร์โบไฮเดรต (oligosaccharidel) และส่วนที่เป็น aglycone (อนุพันธ์สเตอรอยด์)

องค์ประกอบและโครงสร้างของซาโปนิน

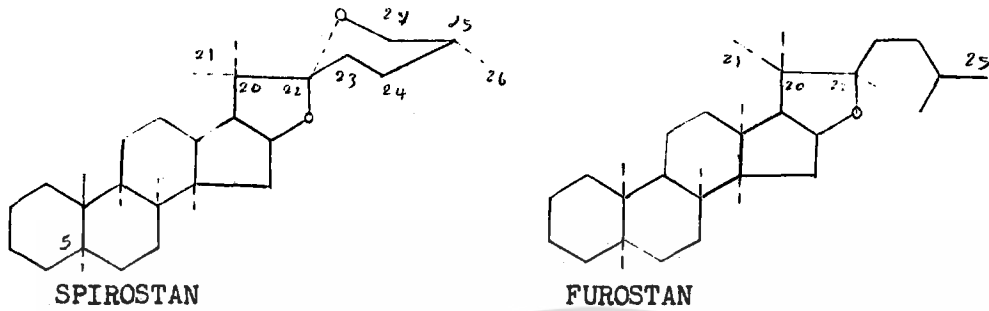
ซาโปนินมีองค์ประกอบของ aglycone หรือ Sapogenin แตกต่างกัน แบ่งได้เป็น 2 ชนิด คือ steroid saponin และ triterpenoid saponin ทั้ง 2 ชนิดเป็น glycoside มีน้ำตาลเชื่อมโบนที่ C-3 และมีขบวนการชีวสังเคราะห์ เริ่มต้นมาจากสารเดียวกัน คือ mevelonic acid และ Isoprenoid Unit ส่วนที่เป็นน้ำตาลประกอบด้วย น้ำตาลตั้งแต่ 1 หน่วย ถึงในบางกรณี aglycone ไม่รวมกับน้ำตาล แต่รวมกับสารอื่นที่ใกล้เคียงกัน เช่น Uronic acid (พยอม, 2529)

Triterpenoid saponin ที่ใช้ในการผลิตยาประเภทต่างๆ ใช้เป็นสารชักล้าง เป็นส่วนที่ทำให้เกิดฟองในน้ำยาขับปัสสาวะ และเป็นสารพิษฆ่าปลา มีคาร์บอนเป็นองค์ประกอบ 30 อะตอม เมื่อทำปฏิกิริยากับน้ำ (Hydrolysis) จะได้น้ำตาล naphthalene และ picnic derivatives

Steroid saponin มีฤทธิ์เป็นยากระตุ้นหัวใจ และยังใช้ในการผลิตสารกระตุ้นทางเพศ (sex hormone) อีกด้วย มีคาร์บอนเป็นองค์ประกอบ 27 อะตอม เมื่อทำปฏิกิริยากับน้ำจะได้น้ำตาล และ lipid พวก steroids (Rose และ Ron, 1956)

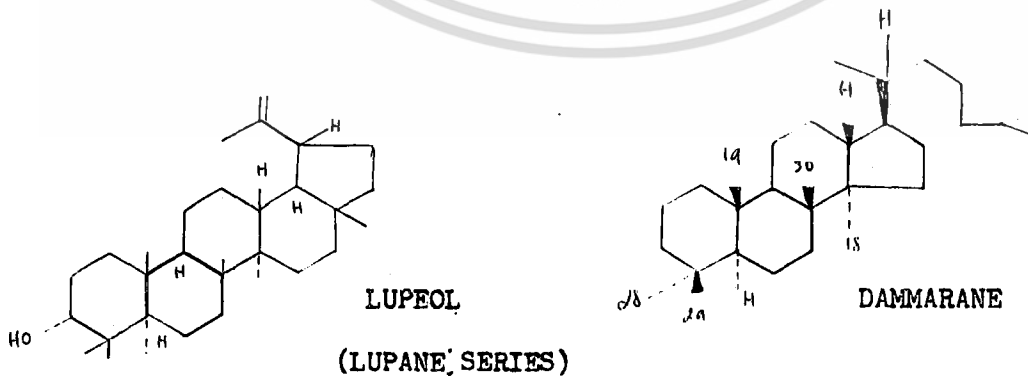
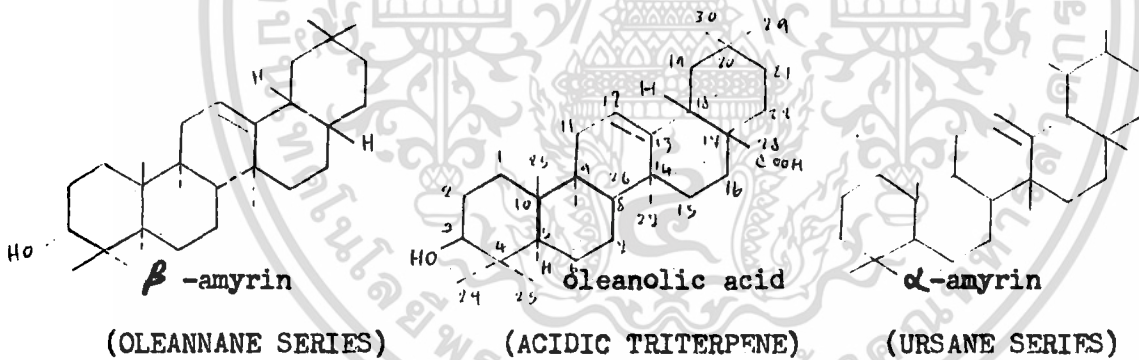
ซาโปนินประกอบด้วย 2 ส่วนคือ น้ำตาล และอกลีโคไซด์ (aglycone) ในกลุ่มสเตียรอยด์ (steroid) ยังมีโครงสร้างต่างกัน 2 แบบคือ spirostan และ Furostan แสดงในภาพที่ 1 (อ้อมบุญ, 2529)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 1 แสดงโครงสร้างของ steroid sapogenin

ในกลุ่มที่มี ซาโปเจนิน เป็นไตรเทอร์พีน จะมีโครงสร้างได้ 4 ลักษณะ คือ oleanane, Dammarane, Lupane และ Ursan นอกจาก Dammarane แล้ว ล้วนมีโครงสร้างเป็น pentacyclic triterpenoid แสดงในภาพที่ 2 (ออมมบุญ, 2529)



ภาพที่ 2 แสดงโครงสร้างของ Triterpenoid Sapogenin

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

คุณสมบัติของซาโปนิน

คุณสมบัติของซาโปนิน มีทั้งทางเคมีและทางกายภาพ นิตยา (2523) โค้กสาวไว้ตั้ง
ต่อไปนี้

ทางเคมี ไคแก

1. ละลายได้ในน้ำและ alcohol ที่ร้อน แต่จะไม่ละลายใน alcohol ที่เป็น ether, benzine และ chloroform
2. ซาโปนินที่ได้จากพืชบางชนิด แสดงคุณสมบัติเป็นกรด และบางชนิดจะแสดงคุณสมบัติเป็นกลาง
3. ทำปฏิกิริยากับ ferric chloride ใน alcoholic sulphuric acid จะได้สีเขียว
4. ไม่ตกตะกอนในน้ำกระด้าง แต่ตกตะกอนในสารละลายเกลือที่อิ่มตัว เช่น เกลืออัมโมเนียมซัลเฟตที่อิ่มตัว
5. เมื่อละลายตัวจะได้สารประกอบพวก saponin และน้ำตาลอีกหลายชนิด เช่น glucose, galactose, arabinose และ rhamnose เป็นต้น (Heftman และ Mosetting, 1960; Anon, 1964; Solman, 1964)

ทางกายภาพ ไคแก

1. ซาโปนินที่สกัดจากพืชจะมีลักษณะเป็นผงสีขาวหรือสีครีม
2. เป็นสารละลายแขวนลอยในน้ำ (colloidal solution)
3. มีรสเฝื่อนขม
4. มีคุณสมบัติลดแรงตึงผิวของน้ำ (surface tension) คล้ายกับพวก detergent คือเมื่อรวมกับน้ำจะเกิดฟองคงทนอยู่นาน และฟองจะมีรูปร่างแบนรีงตั้ง (Chopra และคณะ, 1965)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

แหล่งที่มาของซาโปนิน

ในโลกนี้ พบสาร Triterpenoid saponin จากพืชต่างๆ อย่างน้อย 79 สกุล 106 ชนิด (Simes, 1959 ; Harborne, 1973) สำหรับเมืองไทย พบประมาณ 18 สกุล 19 ชนิด และที่ไม่ได้เป็นชนิดเดียวกันอีก 20 สกุล Triterpenoid saponin เป็นชนิดที่นำมาใช้กำจัดศัตรูพืชบางชนิด (ระอบ, 2524)

ผลมะคำคืควาย

- ชื่อวิทยาศาสตร์ Sapindus emarginatus
วงศ์ Sapindaceae
ชื่อท้องถิ่น ชะแซ ชะเหลเถ (กระเหรี่ยง - แม่ฮ่องสอน) มะคำคืควาย (ภาคกลาง, ภาคใต้) มะซึก ส้มป่อยเทศ (ภาคเหนือ)
- ลักษณะทางพฤกษศาสตร์ มะคำคืควาย เป็นไม้ยืนต้นขนาดกลาง สูง 5 - 10 เมตร เรือนยอดเป็นพุ่มกลมทึบ ตามส่วนต่างๆเกลี้ยงไม่มีขน เปลือกสีน้ำตาลอมเทา กอนข้างเรียบ หรือแตกเป็นร่องตามยาวลำต้น ใบเป็นช่อ ใบใหญ่ติดกับลำต้นแบบสลับ ประกอบด้วย ใบย่อย รูปใบรียาวาว หรือขอบใบค่อนข้างขนานกัน ปลายและโคนใบแหลม เนื้อใบ 2 ข้างไม่เท่ากัน ดอกเล็ก สีขาวอมเหลืองหรืออมเขียว ดอกเป็นช่อยาว ผลค่อนข้างกลมสี่เหลี่ยม รวมกันเป็นพวงโตๆ ภายในมีเมล็ดกลมสีดำ มีเปลือกแข็งหุ้ม 1 เมล็ด
- การกระจายพันธุ์ พบขึ้นกระจายตามป่าเบญจพรรณชื้น และป่าดิบแล้ง ตามภาคต่างๆ ของประเทศ ที่สูงจากระดับน้ำทะเล 100 - 1,300 เมตร ออกดอกเป็นผล ระหว่างเดือน มีนาคม - มิถุนายน

การขยายพันธุ์ ใช้เมล็ดเพาะเป็นต้นกล้าอ่อน แล้วจึงย้ายลงปลูกในที่ที่เตรียมไว้
คอบคลุมหน้าและกำจัดวัชพืชอย่างสม่ำเสมอ

ส่วนที่เป็นยา ผลแก่

ช่วงเวลาเก็บผล เก็บช่วงผลแก่ และตากแดดจนแห้ง

รสและสรรพคุณยาไทย รสขม แก้กาฬภายใน แก้พิษไข้ คั่งพิษร้อน ลุกคัมแล้วเกิดฟอง
สมุหิวเห็กแก้หวัด แก้วรังแค ใช้ชกย้าและสระผมได้

ข้อมูลทางวิทยาศาสตร์ สารเคมีที่พบคือ saponin, emarginatone เป็นต้น

พิษของซาโปนินที่มีต่อสัตว์น้ำ

นิตยา (2523) กล่าวว่า ซาโปนินมีพิษต่อสัตว์น้ำ ดังนี้

1. เป็นพิษต่อสัตว์เลือดเย็น (cold blood) มากกว่าสัตว์เลือดอุ่น (warm blood)
ดังนั้น เมื่อคนหรือปลาได้รับซาโปนิน จะแสดงอาการเป็นพิษมากกว่าคนได้รับ
2. ก่อให้เกิดความระคายเคืองต่อ mucus membrane (ไตแก่ เยื่อเมือก เช่น
เนื้อเยื่อผิวหนัง เนื้อเยื่อโพรงปาก และผนังลำไส้ เป็นต้น) ทำให้เกิดการระคายเคืองจน
ทำให้จาม และท่อน้ำลายขับน้ำลายออกมามากกว่าปกติ
3. อาการเกี่ยวกับระบบประสาท เมื่อสัตว์น้ำได้รับสารนี้ คือทำให้เกิดอาการสั่นกระตุก
(convulsion) อย่างรุนแรง กล้ามเนื้อจะอ่อนเพลีย และเป็นอัมพาต (paralysis นอก
จากนี้ ยังมีผลต่อศูนย์ประสาทที่ควบคุมการหายใจอีกด้วย (Sollman, 1964) ทำให้เกิดการสลาย
ตัวของเม็ดเลือดแดง (Alstead, 1938; Chopra และคณะ, 1965)

จารุพันธ์ (2520) กล่าวว่า ซาโปนินไม่ทำให้ผิวหนังลอกหลุดลอก เพียงแต่คุณสมบัติบาง
ประการเปลี่ยนแปลง เนื่องจาก chloesterol และน้ำ ทำให้แรงยึดเหนี่ยวระหว่างธาตุเปลี่ยนแปลงไป
ในกรณีของผนังเซลล์ ทำให้มีการเคลื่อนย้ายธาตุบางอย่าง ทำให้ช่องของผนังเซลล์ขยายใหญ่ขึ้น

ทั้งนี้สารต่างๆที่เข้าออกได้มากขึ้น และสารโมเลกุลใหญ่ก็จะเข้าไปในเซลล์ได้ (Liener, 1969)

สำหรับพิษของซาโปนินที่มีคอเลสเตอรอล สามารถแบ่งออกได้เป็น

พิษของซาโปนินที่มีคอเลสเตอรอล จากการทดลองของประพันธ์ (2524) ทดลองกับแพลงก์ตอน 3 ชนิด ที่เป็นอาหารของกุ้ง ได้แก่ Brachionus plicatilis, Schizopera subteranea และ Colurella sp. พบว่าถ้าใช้ซาโปนินต่ำกว่า 6 มิลลิกรัมต่อลิตร แพลงก์ตอนจะไม่ตาย

พิษของซาโปนินที่มีคอเลสเตอรอล ประพันธ์ (2524) ได้ทดลองใช้พิษของซาโปนินกำจัดหอยฝาเดียวหรือหอยเจดีย์ (Cerithidea cingulata Gmelin) ที่ระบาศในนาุ้ง พบว่าหอยมีการเปลี่ยนแปลงพฤติกรรมมาก โดยหอยจะเดินไปเกาะผนังบ่อใกล้ระดับผิวน้ำ หลังจากนั้น 2 - 3 วัน หอยจะตายหมด

พิษของซาโปนินที่มีคอเลสเตอรอล นิคม (2523) ได้ทดลองเกี่ยวกับกุ้งก้ามกราม (Macrobrachium rosenbergii deman) พบว่า ระยะแรกกุ้งจะเดินไปมาที่พื้นตู้ และหาที่หลบซ่อนบริเวณขอบและมุมตู้ ต่อมาจะไม่เคลื่อนไหวอีกเลย เป็นเวลาหลายชั่วโมง หลังจากนั้นกุ้งจะพยายามว่ายน้ำขึ้นผิวน้ำ และพยายามคืบค้ำให้พ้นผิวน้ำ จนกระทั่งตาย กุ้งขนาดใหญ่ตายเร็วกว่าขนาดเล็ก สำหรับกุ้งทะเลหนักกว่ากุ้งน้ำจืด เมื่อใช้ซาโปนินจากเมล็ดชา 1.1 มิลลิกรัมต่อลิตร ละลายในน้ำในบ่อเลี้ยงกุ้ง หลังจากนั้นจึงใส่ปลาที่เป็นศัตรูของกุ้ง และกุ้งเขมร (P. merguensis) ลงไป พบว่าภายใน 24 ชั่วโมง สามารถกำจัดปลาโดยไม่เกิดอันตรายต่อกุ้งเลย และเมื่อเพิ่มขนาดของซาโปนินเป็น 10 มิลลิกรัมต่อลิตร กุ้งก็ยังมีชีวิตอยู่ ขนาดของซาโปนินที่จะก่อให้เกิดพิษต่อกุ้งครั้งหนึ่งคือ 50.4 มิลลิกรัมต่อลิตร (Terazaki และคณะ, 1980)

พิษของซาโปนินที่มีคอเลสเตอรอล พิษของซาโปนินร้ายแรงกว่าพิษของโรทีโนน (ไลคิน) เพราะแม้แต่ปลาชนิดซึ่งทนทาน หมกโคลนได้เป็นระยะเวลาอันยาวนาน ไม่ว่าขนาดใหญ่เพียงใดก็ตาม เมื่อได้รับพิษของซาโปนิน ก็จะบุคขึ้นมาตาย (บุญลือ, 2500) นอกจากนี้ Lander (1926) ยังกล่าวว่า

ซาโปนินจะเข้ามาทางเหงือกปลา โดยผ่านมาทางกระแสเลือด แล้วเข้าสู่กระแสโลหิต หลังจากนั้น ก็ปล่อยพิษออกมา แม้ว่าสารนั้นเจือจางถึง 1 ต่อ 200,000 เท่าก็ตาม เหตุที่ทำให้ปลาตายเพราะ ไปมีอิทธิพลต่อระบบหายใจของปลา โดยสารจะผ่านเข้าไปทางเหงือกอย่างรวดเร็ว และตามความคิดเห็นของ Martin และ Fullerton (1961) กล่าวว่า ซาโปนินยังทำลายเซลล์อื่นๆ ด้วย เช่น ปมประสาท ทำให้ระบบประสาททรนเร เป็นอัมพาต เนื่องจากเม็ดเลือดแดงถูกทำลาย ทำให้การหายใจติดขัด และถ้าปลากินสารนี้เข้าไป ทำให้ไตทำงานผิดปกติ มีผลทำให้มีการขับถ่ายเพิ่มขึ้น มีการแนะนำให้ใช้ซาโปนินในรูปของกากซากำจัดศัตรูกุ้งในนาุ้งกุลาคำ คือใช้กากเมล็ดชบา 25 กรัม ต่อ น้ำ 1 ลูกบาศก์เมตร ทำให้ปลาตายภายใน 10 ชั่วโมง ถ้าต้องการให้ปลาตายเร็วกว่านี้ ก็เพิ่มปริมาณกากเมล็ดชบาเป็น 2 เท่า หรือ 4 เท่าก็ได้ (นิรนาม, 2530)

พิษของซาโปนินที่มีต่อสัตว์น้ำอื่นๆ เช่น แมลงในน้ำ กบ ปู และปลิง พบว่าซาโปนินมีพิษต่อสัตว์เหล่านี้ (Pillay, 1972 ; ชัยเชษฐ์ และคณะ, 2518 ; กรมประมง, 2522)

ปัจจัยที่มีผลต่อความเป็นพิษของซาโปนิน

มีปัจจัยบางอย่าง เมื่อสัตว์น้ำได้รับพร้อมกับซาโปนิน จะทำให้พิษของซาโปนินเพิ่มขึ้นจากสภาวะปกติ เช่น ความเค็มของน้ำ และปูนขาว

1. ความเค็มของน้ำ (Salinity) จากการทดลองของประพันธ์ (2524) พบสรุปได้ว่าความเค็มของน้ำที่เพิ่มขึ้น ทำให้ปลาที่ได้รับพิษของซาโปนินจะตายเร็วขึ้น คือเป็น synergism ซึ่งเป็นการเพิ่มพิษ ทำให้พิษของซาโปนินรุนแรงขึ้น Deetae (1979) อธิบายไว้ว่า สารซาโปนิน มีสูตรโครงสร้างใกล้เคียงกับสารกลุ่ม cardiolglycoside ซึ่งมีผลต่อการลำเลียงโซเดียม (Sodium transport) ของสัตว์น้ำ และเมื่อความเค็มสูงขึ้น สัตว์น้ำจะสูญเสียการปรับสมดุลในร่างกายเร็วกว่าเมื่ออยู่ในน้ำที่มีความเค็มต่ำ

2. ปูนขาว (Calcium carbonate) มีการพบว่า ถ้าใช้กากชบา ร่วมกับปูนขาวในการกำจัดศัตรูในบ่อปลา ก่อนการปล่อยปลา ลงเลี้ยง โดยให้บ่อปลามีน้ำน้อยมาก หรือเกือบแห้ง จะทำให้

ศัตรูของปลาตาบเร็วขึ้น (นิตยา, 2523) โดย Pillay (1972) แนะนำให้ใช้กากชา 12 กิโลกรัม ร่วมกับปูนขาว 18 กิโลกรัม ต่อพื้นที่ 1/12 hectare (1 hectare= 10,000 ตารางเมตร) สำหรับกำจัดศัตรูในการเตรียมบ่อ (ขณะที่มีน้ำน้อยมากหรือแห้ง) นำไปละลายน้ำสาदीให้ท่วม

พิษตกค้างของชาโปนินในสิ่งแวดล้อม

Terazaki และคณะ (1980) อ้างตาม ธนาภรณ์ (2524) พบว่าความเป็นพิษของชาโปนิน จะลดน้อยลงตามช่วงระยะเวลาที่เพิ่มขึ้น หรือยาวนานขึ้น และ นิตยา (2523) กล่าวว่า สารละลายชาโปนินความเข้มข้นต่ำ จะลดและหมดพิษเร็วกว่าความเข้มข้นสูง สำหรับพิษชาโปนินในรูปกากชา ประพันธ์ (2524) ได้ทดลองกับปลาหมอเทศ สรุปได้ว่า พิษของกากชาจะหมดความเป็นพิษไปในเวลา 7 - 14 วัน

อุปกรณ์และวิธีการ

อุปกรณ์

1. วัสดุอุปกรณ์ที่ใช้ในการเตรียมสารสกัดผลมะค้ำคควาบ
 - 1.1 ผลมะค้ำคควาบแห้ง
 - 1.2 ถังพลาสติก
 - 1.3 เครื่องชั่งชนิดละเอียด
 - 1.4 ขวดแก้วทรงกลม
 - 1.5 เครื่อง Lyophilizer (Leybold - Heracus GT-2)
 - 1.6 น้ำแข็งแห้ง
 - 1.7 Acetone
 - 1.8 ันอลูมิเนียม
 - 1.9 น้ำกลั่น
2. วัสดุอุปกรณ์ที่ใช้ในการตรวจสอบสารซาโปนินจากสารสกัดผลมะค้ำคควาบ
 - 2.1 แผ่น TLC เคลือบด้วย Silica gel GF 254
 - 2.2 Chamber ขนาด 8 x 24 x 21 cm³
 - 2.3 ุอบ
 - 2.4 ุควัน
 - 2.5 Spraying bottle
 - 2.6 สารสกัดผลมะค้ำคควาบ
 - 2.7 Commercial saponin
 - 2.8 Solvent system chloroform-methanol-water (70:30:4)

2.9 Spray reagent Vanillin-sulphuric acid reagent

5 % Ethanolic sulphuric acid (Solution I), 1% Ethanolic Vanillin
(Solution II)

2.10 Chloroform

3. อุปกรณ์ที่ใช้ในการทดลองความเป็นพิษของผลมะค้ำค้ำทวที่มีต่อปลาไนล์ที่ระดับความ
เค็มของน้ำที่แตกต่างกัน

3.1 โหลแก้วทรงกระบอกขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 22.5 เซนติเมตร ความสูง 35.
เซนติเมตร

3.2 ลูกปลานิล (*Tilapia nilotica*) ขนาดความยาว 2 – 3 เซนติเมตร
น้ำหนัก 0.24 – 0.28 กรัม

3.3 สารสกัดผลมะค้ำค้ำทว

3.4 เครื่องวัดความเค็ม

3.5 เครื่องแก้ว เช่น ปีกเกอร์ กระบอกตวง ปิเปต และขวดตวง

4. อุปกรณ์ที่ใช้ในการตรวจวิเคราะห์คุณภาพน้ำที่ทดลอง

4.1 เทอร์โมมิเตอร์

4.2 เครื่องวัด พี เอช (pH meter)

4.3 ขวดแก้ว บีโอดี ขนาด 250 มิลลิลิตร พร้อมเครื่องแก้วที่ใช้ในห้องปฏิบัติการ

4.4 สารเคมี สารละลายมาตรฐาน อินดิเคเตอร์ สำหรับใช้ในการตรวจวิเคราะห์

คุณภาพน้ำ

วิธีการ

1. แผนการทดลอง

วิธีการทดลอง โดยทดลองหาความเป็นพิษของผลมะค่าคั่วที่มีคอปลาเนล ในระดับความเข้มข้นของน้ำที่ 0, 5, 10 และ 15 ส่วนในพัน ในระยะเวลา 24, 48, 72 และ 96 ชั่วโมง

2. การดำเนินการทดลอง

2.1 การเตรียมการทดลอง

2.1.1 การเตรียมสารสกัดผลมะค่าคั่ว โดยใช้ผลมะค่าคั่วแห้ง ที่ซื้อมาจากร้านขายยาสมุไพร บริเวณตลาดเบญจราช กรุงเทพมหานคร นำมาสกัดด้วยน้ำ โดยทำการชั่งน้ำหนักผลมะค่าคั่วให้ได้น้ำหนักที่แน่นอน คือ 500 กรัม แล้วนำมาแช่ในน้ำกลั่น ทั้งไว้ 24 ชั่วโมง หลังจากนั้นขยี้ให้เนื้อของผลมะค่าคั่วหลุดออกจากเมล็ดภายใน น้ำสารละลายสีน้ำตาลมารองโดยใช้ผ้าสี เพื่อกรองเอากากออก เหลือเฉพาะสารละลายสีน้ำตาล จากนั้นก็แบ่งสารละลายใส่ลงในขวดแก้วทรงกลม ขนาด 1 ลิตร โดยใส่สารละลายลงในขวดประมาณ 250 มิลลิลิตร นำขวดแก้วทรงกลมไปทำให้สารละลายแข็งตัว โดยแช่ลงในชั้นอุณหภูมิเยือกที่มีส่วนผสมของ Acetone และน้ำแข็งแห้ง แช่แล้วหมุนขวดไปรอบๆจนสารละลายแข็งตัว จึงนำไปประกอบเข้ากับเครื่อง Lyophilizer ซึ่งจะทำให้สารละลายแห้ง โดยใช้ความเป็น เป็นเวลานาน 8 ชั่วโมง จนสารแห้ง จะได้สารสกัด (crude extract) ที่มีลักษณะเป็นผงสีน้ำตาล ทำการชั่งสารสกัดที่ได้ จากนั้นนำสารสกัดเก็บไว้ในขวดแก้วสีน้ำตาลที่แห้งสนิท ปิดฝาให้แน่น นำไปเก็บรักษาในตู้เย็น เมื่อต้องการใช้จึงสกัดสารออกมาชั่งด้วยเครื่องชั่งละเอียด ละลายในน้ำกลั่น เพื่อให้ได้สารละลายเข้มข้น (Stock solution) ซึ่งทราบความเข้มข้นแน่นอน โดยใช้ Volumetric Flask และจากสารละลายเข้มข้นนี้ จึงนำไปเจือจางตามความเข้มข้นที่ต้องการ

2.1.2 การทดสอบสารซาโปนินจากสารสกัดผลมะค่าคั่ว

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ก. Spot commercial saponin และสารสกัดยลมะคาคีควาย

โคบละลายใน Chloroform บน TLC Plate

ข. นำ Plate ไป run แบบ Ascending technique จนได้สาร solvent front ประมาณ 15 เซนติเมตร

ค. นำ TLC Plate มาวางให้ solvent ระเหยไป แล้วนำไปอบที่ 100°C นาน 30 นาที รอให้เป็น นำไป spray ด้วย Solution I แล้วตามด้วย Solution II อบที่ 110°C นาน 5 – 10 นาที

ง. ถ้ามี saponin จะให้สีฟ้า ฟ้าม่วง หรือม่วง

จ. เปรียบเทียบสีของสารสกัดยลมะคาคีควาย และ Commercial saponin

2.1.3 การเตรียมการทดลอง

ก. การเตรียมปลาทดลอง ปลาที่นำมาทดลองคือปลานิล นำมาเลี้ยงให้เคยชินกับสภาพน้ำที่ใช้ทดลอง 7 วัน และงดอาหารก่อนการทดลองอย่างน้อย 2 วัน และงดให้อาหารตลอดระยะเวลาทดลอง

ข. การเตรียมภาชนะทดลอง ภาชนะที่ใช้ทดลองเป็นโหลแก้วทรงกระบอก ความสูง 35 เซนติเมตร เส้นผ่าศูนย์กลาง 22.5 เซนติเมตร บรรจุน้ำที่ใช้ทดลอง 10 ลิตร เท่ากันทุกภาชนะ ครบทุกหน่วยการทดลอง

ค. การเตรียมน้ำทดลอง น้ำสำหรับทดลองใช้น้ำประปาที่พักอย่างน้อย 7 วัน หากการวิเคราะห์คุณภาพน้ำต่างกันต่าง ๆ ก่อนใช้ทดลอง

ง. การสุ่มปลาทดลอง ตามคำแนะนำของ Sprague (1969) โดยใช้สวิงตักปลาทดลอง สุ่มปลาทดลองดังนี้

รอบที่ 1 ปลาตัวที่ 1 ใส่ลงในโหลแก้วหมายเลข 1 ปลาตัวที่ 2 ใส่ในโหลแก้วหมายเลข 2

จนครบทุกหน่วยการทดลอง

รวมทั้ง 2 ปลาตัวที่ 1 ใส่ลงในโหลแก้วหมายเลข 2 ปลาตัวที่ 2 ใส่ในโหลแก้วหมายเลข 3 ...จนครบทุกหน่วยการทดลอง ปลาตัวสุดท้ายของรวมทั้ง 2 ใส่ในโหลแก้วหมายเลข 1 กระทำเช่นนี้เวียนไปเรื่อยๆจนครบ 10 รอบ ตามจำนวนปลาทดลองทั้งหมด

2.2 การทดลอง

2.2.1 การหาความเป็นพิษของผลมะคำดีควายที่มีต่อปลาในระบับความเค็มของน้ำ ที่ 0, 5, 10 และ 15 ส่วนในพัน ในระยะเวลา 24, 48, 72 และ 96 ชั่วโมง

การทดลองนี้ใช้วิธีชีววิเคราะห์ในน้ำนิ่ง (Static bioassay) โดยการเติมสารทดลองในระบับความเข้มข้นที่คงการ เมื่อเริ่มต้นการทดลอง เพียงครั้งเดียว ความเป็นพิษแสดงโดยค่าของระบับความเข้มข้นที่ทำให้ปลาตาย 50 เปอร์เซ็นต์ (median lethal concentration, LC_{50}) การหาค่า LC_{50} ของผลมะคำดีควาย ประกอบด้วย 2 ขั้นตอน คือ ขั้นตอนการทดลองเบื้องต้น (Exploratory tests) เป็นการทดลองเพื่อหาระบับความเข้มข้นช่วงกว้างที่ทำให้ปลาทดลองไม่ตาย และตายหมด (Range finding tests) เพื่อจะได้นำข้อมูลมาใช้กำหนดความเข้มข้นของสารสกัดผลมะคำดีควายที่เหมาะสมในการทดลองจริง โดยใช้โหลแก้วทรงกระบอกบรรจุน้ำ 5 ลิตร และบรรจุสารละลายสกัดผลมะคำดีควายที่ใช้ทดลองที่มีความเข้มข้นต่างๆกัน 4 ระดับ พร้อมกลุ่มควบคุม ใช้ปลาทดลองโหลแก้วละ 10 ตัว สังเกตการทดลองภายใน 48 ชั่วโมง

ขั้นตอนการทดลองอย่างละเอียด (Full-scale tests) เป็นการทดลองจริง โดยนำผลการทดลองจากการทดลองเบื้องต้นมาใช้พิจารณาจัดระบับความเข้มข้นของสารทดลองที่จะให้ เพื่อหาอัตราการตายของปลาทดลองในแต่ละระบับความเข้มข้น โดยใช้สารละลายทดลอง 5 ระดับละ 2 ชั่วโมงพร้อมทั้งกลุ่มควบคุมเพื่อใช้เปรียบเทียบความ การทดลองทำในโหลแก้วระดับของสารละลายในแต่ละหน่วยทดลองประมาณ 28 เซนติเมตร จำนวนปลาในหน่วยทดลอง

หน่วยละ 10 ตัว ใช้วิธีการจิกกลุ่มปลาทดลองแบบสุ่ม เพื่อให้มีการกระจายของปลาทดลองอย่างสม่ำเสมอในแต่ละหน่วยทดลอง การทดลองหาระดับความเข้มข้นของสารละลายสัณฐานค่าคือความ จะทำการทดลองกับปลาในแต่ละระดับความเข้มข้นที่แตกต่างกัน คือ 0, 5, 10 และ 15 ส่วนในพัน ความเข้มข้น ซึ่งน้ำเค็มที่ไซ้ทดลอง เตรียมจากน้ำเค็มจากนาเกลือมาผสมน้ำจืด ให้ได้ความเข้มข้นที่ ต้องการ แต่ละซ้ำจะใส่น้ำเค็ม 10 ลิตร บันทึกจำนวนปลาทดลองที่ตายเมื่อครบ 24, 48, 72 และ 96 ชั่วโมง เหนือที่ใช้ศึกษาปลาทดลองที่ตายคือ การเปิด - ปิด ของกระพุ้งแก้มหยุดลง และปลาไม่แสดงอาการตอบสนอง เมื่อใช้เข็มเขี่ยและตัวปลาเป็น เวลานานกว่า 2 - 3 นาที ปลา ที่ตายให้รับนำออกจากภาชนะทดลองทันที ทุกครั้งที่ตรวจพบ นำข้อมูลจำนวนปลาตายสะสมเมื่อครบ 96 ชั่วโมง ไปวิเคราะห์หา LD_{50}

2.2.2 การศึกษาอาการและพฤติกรรมการตอบสนองของปลาทดลองหลังจากได้รับ สารสัณฐานค่าคือความ ว่ามีการตอบสนองอย่างไร

2.2.3 การวิเคราะห์คุณภาพน้ำที่ไซ้ทดลอง

ทำการวิเคราะห์คุณภาพน้ำที่ไซ้ทดลองก่อนทำการทดลอง และภายหลังทำการทดลอง โดยวิเคราะห์หาปริมาณออกซิเจนที่ละลายน้ำ, ค่าความกระด้าง, ค่าความเป็นด่าง โดย ใช้วิธีวิเคราะห์ตามวิธีการของ Swingle (1969) อุณหภูมิของน้ำ โดยใช้เทอร์โมมิเตอร์, ความเป็นกรด-ด่าง โดยใช้ pH meter สำหรับการทดลองในน้ำเค็มไม่ต้องการค่าความเป็นด่างและค่า ความกระด้าง เนื่องจากในน้ำทะเล พบว่ามีค่าทั้ง 2 สูงมาก จึงไม่จำเป็นต้องวิเคราะห์หา

3. การบันทึกข้อมูล

3.1 สังเกตและบันทึกจำนวนปลาที่ตายตลอดระยะเวลา 24, 48, 72 และ 96 ชั่วโมง

3.2 สังเกตพฤติกรรมของปลาทดลองหลังจากได้รับสารสัณฐานค่าคือความ

3.3 วิเคราะห์คุณภาพน้ำที่ไซ้ทดลอง ก่อนการทดลองและหลังการทดลอง

4. การวิเคราะห์ข้อมูล

การวิเคราะห์ค่า LC 50 ที่ 24, 48, 72 และ 96 ชั่วโมง ที่ช่วงความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์ โดยวิธีการวิเคราะห์ของไฟนีย์ (Finney, 1964) และ ปรีชา (2520)

5. สถานที่ทำการทดลอง

ภาควิชาเทคโนโลยีการผลิตสัตว์ คณะเทคโนโลยีการเกษตร สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหารลาดกระบัง กรุงเทพฯ และห้องวิจัยกลาง คณะเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหิดล กรุงเทพฯ

6. ระยะเวลาในการทดลอง

เริ่มตั้งแต่ 25 ตุลาคม 2531 ถึง 4 มีนาคม 2532

100627

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ผลการทดลองและวิจารณ์

ศึกษาปริมาณสารชาโบนินในผลมะคาคีควายแห้ง

พบว่า ผลมะคาคีควายแห้ง 500 กรัม เมื่อนำมาสกัดด้วยน้ำแล้วทำให้แห้ง ได้สารสกัด ประมาณ 286.85 กรัม หรือ 57.37 เปอร์เซ็นต์ โดยน้ำหนัก

ความเป็นพิษของผลมะคาคีควายที่มีต่อปลาไนในระดั้มความเค็มที่แตกต่างกัน

จากการทดลองศึกษาพิษของผลมะคาคีควายที่มีต่อปลาไนในน้ำที่มีความเค็ม 0, 5, 10 และ 15 ส่วนในพัน ที่ระดั้มความเข้มข้นของสารสกัดผลมะคาคีควาย 65 – 105 ส่วนในล้าน พบว่าที่ระดั้มความเข้มข้นดังกล่าวทำให้ปลาไนมีเปอร์เซ็นต์การตายสะสมแตกต่างกันในช่วงเวลาต่างๆ ตามตารางที่ 1, 2, 3 และ 4 ตามลำดับ สำหรับปลาไนในโหลควบคุม ไม่มีการตาย

นำเปอร์เซ็นต์การตายสะสมของปลาไนมาหาค่ามีฐานของความเข้มข้นของสารสกัดผลมะคาคีควายที่ทำให้ปลาไนตาย 50 เปอร์เซ็นต์ (LC_{50}) พบว่า ที่ช่วงเวลา 24 ชั่วโมง ที่ระดั้มความเค็ม 0, 5, 10 และ 15 ส่วนในพัน ค่า LC_{50} มีค่าเท่ากับ 83.78, 83.92, 87.86 และ 70.61 ส่วนในล้าน ตามลำดับ ค่า LC_{50} ที่ช่วงเวลา 48 ชั่วโมง ที่ระดั้มความเค็ม 0, 5, 10 และ 15 ส่วนในพัน มีค่าเท่ากับ 77.69, 82.41, 79.24 และ 67.07 ส่วนในล้าน ตามลำดับ ค่า LC_{50} ที่ช่วงเวลา 72 ชั่วโมง ที่ระดั้มความเค็ม 0, 5, 10 และ 15 ส่วนในพัน มีค่าเท่ากับ 76.20, 77.18, 74.31 และ 65.28 ส่วนในล้าน ตามลำดับ ค่า LC_{50} ที่ช่วงเวลา 96 ชั่วโมง ที่ระดั้มความเค็ม 0, 5, 10 และ 15 ส่วนในพัน มีค่าเท่ากับ 76.20, 75.88, 71.69 และ 63.97 ส่วนในล้าน ตามลำดับ (ตารางที่ 5) เห็นได้ว่า เมื่อระยะเวลาผ่านไปนานมากขึ้น และความเค็มของน้ำเพิ่มขึ้น ทำให้ความเป็นพิษของสารสกัดผลมะคาคีควายมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น ซึ่งผลการทดลองนี้ให้ผลสอดคล้องกับที่ ประพันธ์ (2524) รายงานไว้ว่า ความเค็มของน้ำที่เพิ่มขึ้น จะทำให้ปลาที่ได้รับพิษของชาโบนินตายเร็วขึ้น ซึ่งอาจมีสาเหตุมาจากการที่สารชาโบนินมีสูตรโครงสร้าง

ตารางที่ 1 เปรอ์เซนตการคายสะสมของปลานิล หลังจากได้รับสารสกัดมะค่าตีควายในระดับ ความเข้มข้นแตกต่างกัน ภายใต้ระดับความเค็มของน้ำ 0 ppt ในระยะเวลา 96 ชั่วโมง

ความเข้มข้น (มก./ล.)	จำนวนปลาที่ใช้ ทดลอง (ตัว)	เปอร์เซนตการคายสะสมของปลานิลในชั่วโมงที่			
		24	48	72	96
0	10	0	0	0	0
65	10	0	0	0	0
73.28	10	20	40	40	40
82.61	10	40	60	70	70
93.14	10	80	80	90	90
105	10	100	100	100	100

ตารางที่ 2 เปรอ์เซนตการคายสะสมของปลานิลหลังจากได้รับสารสกัดมะค่าตีควายในระดับ ความเข้มข้นแตกต่างกัน ภายใต้ระดับความเค็มของน้ำ 5 ppt ในระยะเวลา 96 ชั่วโมง

ความเข้มข้น (มก./ล.)	จำนวนปลาที่ใช้ ทดลอง (ตัว)	เปอร์เซนตการคายสะสมของปลานิลในชั่วโมงที่			
		24	48	72	96
0	10	0	0	0	0
65	10	0	5	20	20
73.28	10	20	30	45	55
82.61	10	45	50	60	60
93.14	10	75	75	80	80
105	10	100	100	100	100

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 3 เเปอร์เซ็นต์การตายสะสมของปลานิลหลังจากได้รับสารสกัดและค่าที่ความในระดั
ความเข้มข้นแตกต่างกัน ภายใต้ระดับความเค็มของน้ำ 10 ppt ในระยะเวลา
96 ชั่วโมง

ความเข้มข้น (มก./ล.)	จำนวนปลาที่ใช้ ทดลอง (ตัว)	เปอร์เซ็นต์การตายสะสมของปลานิลในชั่วโมงที่			
		24	48	72	96
0	10	0	0	0	0
65	10	20	30	35	40
73.28	10	25	35	40	50
82.61	10	40	45	65	65
93.14	10	60	80	85	85
105	10	100	100	100	100

ตารางที่ 4 เเปอร์เซ็นต์การตายสะสมของปลานิลหลังจากได้รับสารสกัดและค่าที่ความในระดั
ความเข้มข้นแตกต่างกัน ภายใต้ระดับความเค็มของน้ำ 15 ppt ในระยะเวลา
96 ชั่วโมง

ความเข้มข้น (มก./ล.)	จำนวนปลาที่ใช้ ทดลอง (ตัว)	เปอร์เซ็นต์การตายสะสมของปลานิลในชั่วโมงที่			
		24	48	72	96
0	10	0	0	0	0
65	10	35	40	45	50
73.28	10	55	75	80	85
82.61	10	80	80	85	90
93.14	10	90	95	100	100
105	10	100	100	100	100

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 5 แสดงค่า LC 50 ที่ระดับความเค็มแตกต่างกันภายในระยะเวลา 96 ชั่วโมง และ ช่วงความเชื่อมั่น 95 เปอร์เซ็นต์

ระดับความเค็ม (ส่วนในพัน)	LC 50			
	24	48	72	96
0	83.78 (78.13-89.84)	77.69 (69.02-87.45)	76.20 (69.46-83.56)	76.20 (69.46-83.58)
5	83.92 (77.73-90.61)	82.41 (76.24-89.07)	77.18 (70.37-84.65)	75.88 (68.77-83.73)
10	87.86 (74.22-104.00)	79.24 (70.64-88.87)	74.31 (66.79-82.67)	71.69 (62.69-81.98)
15	70.61 (63.73-78.22)	67.07 (59.35-75.78)	65.28 (56.83-74.99)	63.97 (55.68-73.49)

ใกล้เคียงกับสารกลุ่ม cardiac glycosides ซึ่งมีผลต่อการลำเลียงโซเดียม (Sodium transport) ในระบบการรักษาสสมดุลย์อิออนในร่างกายของปลา และเมื่อความเข้มข้นของน้ำสูงขึ้น ปลาจะสูญเสียการปรับสมดุลย์ในร่างกายเร็วกว่าเมื่ออยู่ในน้ำที่มีความเข้มข้นต่ำ (Deetae, 1979) เห็นได้ว่า สามารถใช้ผลของค่าที่ควายเป็นยาเมื่อปลาไค้ทั้งในน้ำจืดและน้ำเค็ม ซึ่งอาจเป็นประโยชน์ต่อการเมื่อปลาในนาุ้งไค้

ลักษณะพฤติกรรมกรรมการตอบสนองของปลานิลตอสารสกัดยลคมะคาคีควาย

จากการสังเกตจำแนกพฤติกรรมกรรมการตอบสนองของปลานิลทั้งในน้ำจืดและในน้ำเค็ม สามารถแบ่งไค้เป็น 4 ระยะ คังนี้

1. เป็นระยะแรกที่ปลาไค้สัมผัสกับสารละลาย โดย 5 – 10 นาทีแรก ปลาวัยน้ำอย่างรวคเร็ว จากนั้นจะโบกครีบเพื่อการทรงตัวอยู่ไค้กลทึนกลางของภาชนะ นานๆจึงจะว่ายขึ้นมาสูบอากาศไค้กลไค้ตัวน้ำ หลังจากผ่านไป 45 – 90 นาที ปลาจะเริ่มคุ่นเคย วัยน้ำวนเวียนเป็นปกติ
2. ปลาเริ่มแสดงอาการผิดปกติ คือลำตัวกระตุกนานๆครั้ง กระพุงแก้มเปิด – ปิดเร็วขึ้นจากเค็ม และเร็วกว่าปลาในโคสท้วควบคุม ปลาขยับเมือกออกมามาก บางครั้งเสียการทรงตัวคคคว่าปลาไค้รับสารซาโนนินโดยทางเหงือก (gill) และสารซาโนนินเข้าสู่กระแสโลหิตพร้อมๆกับการทำงานของเหงือก (Sallmann, 1964)
3. ปลาเริ่มแสดงอาการผิดปกติคือขางรุนแรง คือลำตัวกระตุกถี่ขึ้น และเกร็ง คควบคุมทิศทางการว่ายน้ำไม่ไค้ อาจเป็นผลจากสารซาโนนินที่มีคอระบบประสาท (Sollmann, 1964) พบว่าเมือกออกมามาก สังเกตไค้ว่าน้ำเริ่มขุ่นขาว สารซาโนนินก่อให้เกิดความระคายเคืองคอ Mucus membrane (Sollmann, 1964 ; Anon, 1968) Mucus cell จึงสร้างและขยับเมือกออกมา อัครากการเปิด – ปิด กระพุงแก้มเร็วขึ้น ประมาณ และประไฟลิริ (2520) ให้เหตุผลว่า เพื่อคิงเอาออกซิเจนจากน้ำไปใช้ให้มากที่สุด คังนั้นการเปิด – ปิดกระพุงแก้มเร็วขึ้นที่ปรากฏกับปลานิล จึงนำแสดงถึงภาวะที่คองการออกซิเจนเพิ่มขึ้น คังนี้การขาดแคลนออกซิเจนอาจ

เนื่องจากสารซาโปนินมีคุณสมบัติทำให้เมือกเลือดแดงแตก (Alstead, 1938, Sollmann, 1964, Chopra และคณะ, 1965) ปริมาณเมือกเลือดแดงจึงลดน้อยลง ไม่เพียงพอที่จะขนส่งออกซิเจนไปยังเซลล์ต่างๆของร่างกายได้ หรือการขับเมือกออกมามากอาจเป็นสาเหตุให้เหงือกทำหน้าที่แบกออกซิเจนออกจากน้ำได้น้อยกว่าปกติ และ/หรือ อาจด้วยสาเหตุทั้งสองประการ หน้าที่ที่ปลาจะอ่อนแรง ตกกลางสูท้น โทลแกว นานๆจะพยายามพุ่งตัวหรือว่ายน้ำในลักษณะควงส่ววนขึ้นไป อุณหภูมิบริเวณผิวหนัง แล้วตกกลางสูท้น โทลแกวอย่างรวดเร็ว อนึ่งการสูญเสียการทรงตัวของปลา อาจเป็นผลมาจากการยับยั้ง Sodium transport โดยสารซาโปนิน ด้วยเหตุที่สารซาโปนินมีสูตรคล้ายคลึงกับสารพวก Cardiac glycosides เช่น Ouabain ซึ่งเป็นสารที่มีคุณสมบัติยับยั้ง Sodium transport (Jame, 1972)

4. เป็นระยะที่ปลาเริ่มตาย มีการเกร็งลำตัว บางครั้งมีอาการค้างของกระพุ้งแก้ม ปลาควบคุมการทรงตัวไม่ได้ และหลังจากกระพุ้งแก้มหยุดทำงาน 1 นาที แสดงว่าปลานั้นตายแล้ว การเปลี่ยนแปลงคุณภาพน้ำก่อนและหลัง เสร็จสิ้นการทดลอง

การนำสารพิษมาใช้ประโยชน์เพื่อการจัดการพารามิเตอร์เลี้ยงสัตว์น้ำ จำเป็นต้องทราบคุณภาพของน้ำที่จะเปลี่ยนแปลงไป ทั้งนี้เพราะคุณภาพน้ำมีผลต่อสิ่งมีชีวิตที่อาศัยในน้ำทั้งทางตรงและทางอ้อม ดังนั้นในการทดลองจึงมีการศึกษาคุณภาพน้ำด้วย ผลการวิเคราะห์คุณภาพน้ำ ดังตารางที่ 6 และ 7

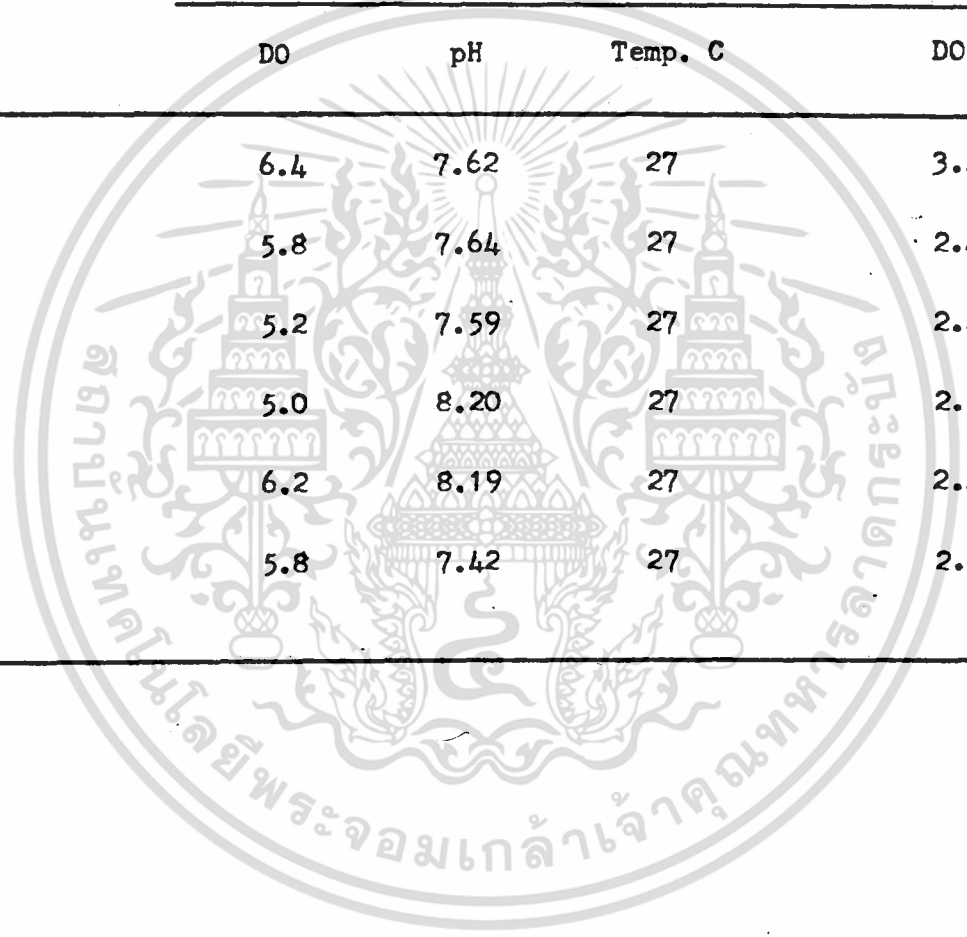
อุณหภูมิ การทดลองความเป็นพิษของผลมะคำตีควายที่มีต่อปลานิลที่ระดับความเค็มของน้ำที่แตกต่างกัน พบว่า ก่อนการทดลองมีอุณหภูมิ 26 – 28 °C และภายหลังจากการทดลองมีอุณหภูมิ 26 – 28 °C อุณหภูมิที่ลดลงในหน่วยการทดลอง จัดอยู่ในระดับที่ปลาทดลองสามารถมีชีวิตอยู่ได้ อุณหภูมิในน้ำ สุทนต์ (2523) อ้างถึงรายงานของ Lagler และคณะ (1962) อุณหภูมิของน้ำมีผลต่อกิจกรรมของปลา เพราะปลาเป็นสัตว์เลือดเย็น (Poikilotherms) อุณหภูมิของร่างกายจะเปลี่ยนแปลงไปตามสภาพแวดล้อม อัตราเมตาบอลิซึมและกิจกรรมของชีวิตจะมีอัตราสูงต่ำตามระดับของ

ตารางที่ 6 แสดงผลวิเคราะห์คุณภาพน้ำ ทั้งก่อนการทดลองและภายหลังการทดลอง ในน้ำจืด

ความเข้มข้น (มก./ล.)	ก่อนการทดลอง					หลังการทดลอง				
	DO	pH	Temp C	Alk. ppm. as CaCO ₃	Hard ppm. as CaCO ₃	DO	pH	Temp. C	Alk.ppm. as CaCO ₃	Hard ppm. as CaCO ₃
0	6.2	7.62	26	70	100	3.2	7.78	28	85	115
65	5.4	7.64	27	74	106	2.4	8.21	27	85	117
73.28	6.8	7.60	26	76	104	2.4	8.26	27	82	125
82.61	5.2	7.82	26	74	98	2.6	8.12	28	85	115
93.14	5.8	8.21	27	72	92	2.6	7.60	27	82	114
105	7.0	8.06	27	70	97	2.4	7.68	27	84	114

ตารางที่ 7 แสดงผลการวิเคราะห์คุณภาพน้ำ ทั้งก่อนการทดลองและภายหลังการทดลอง ในน้ำเค็ม 15ppt

ความเข้มข้น (มก./ล.)	ก่อนการทดลอง			หลังการทดลอง		
	DO	pH	Temp. C	DO	pH	Temp. C
0	6.4	7.62	27	3.4	7.82	28
65	5.8	7.64	27	2.4	7.72	28
73.28	5.2	7.59	27	2.2	8.05	28
82.61	5.0	8.20	27	2.2	8.34	28
93.14	6.2	8.19	27	2.4	8.28	28
105	5.8	7.42	27	2.6	8.05	28



อุณหภูมิ ลูกลาจะทนการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิได้ดีกว่าปลาทั่วไป เพราะลูกลามีอวัยวะระหว่างเหงือกกับลำตัวสูงกว่าปลาทั่วไป การเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิตั้งแต่ที่พื้นน้ำ จากอุณหภูมิปานกลางไปสู่อุณหภูมิสูงหรือต่ำ จะทำให้ปลาตายได้ แต่ถ้ามมีการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิจากสูงหรือต่ำมาสู่อุณหภูมิปานกลาง จะไม่ทำให้ปลาตาย

ปริมาณออกซิเจนที่ละลายน้ำ พบว่าก่อนการทดลอง ปริมาณออกซิเจนที่ละลายน้ำมีค่า 5.0 – 7.0 มิลลิกรัมต่อลิตร และหลังการทดลอง ปริมาณออกซิเจนที่ละลายน้ำมีค่า 2.2 – 3.4 มิลลิกรัมต่อลิตร ปริมาณออกซิเจนที่ละลายน้ำมีค่าลดลงมากในโหลที่มีการใส่สารสกัดผลมะขามเทศไว้ แต่ถือว่าปริมาณออกซิเจนที่ละลายน้ำไม่แตกต่างกับกลุ่มควบคุม เพราะปลาที่ทดลองที่ได้รับสารสกัดผลมะขามเทศ มี activity สูงกว่ากลุ่มควบคุม จึงใช้ออกซิเจนมากกว่า จึงทำให้เหลือออกซิเจนหลังการทดลองน้อย ซึ่งอาจจะไม่ได้เกิดจากสารซาโมนินที่ทำให้ออกซิเจนลดลงโดยตรง

ความเป็นกรดเป็นด่าง (pH) พบว่าก่อนการทดลองจะมี pH ของน้ำอยู่ในช่วง 7.58 ถึง 8.21 และหลังการทดลองจะมี pH ของน้ำอยู่ในช่วง 7.60 – 8.34 pH ของน้ำจัดอยู่ในช่วงที่ปลาทดลองสามารถดำรงชีวิตอยู่ได้ ไมตรี (2522) รายงานไว้ว่า น้ำที่เหมาะสมแก่การเลี้ยงสัตว์น้ำ ควรมี pH อยู่ในช่วง 6.5 – 8.5

ค่าความเป็นด่าง (Alkalinity) พบว่าก่อนการทดลองมีค่า 70 – 76 มิลลิกรัมต่อลิตร และหลังการทดลองมีค่า 82 – 85 มิลลิกรัมต่อลิตร การเปลี่ยนแปลงของความเป็นด่างที่เพิ่มขึ้นยังจัดอยู่ในช่วงที่เหมาะสมกับการดำรงชีวิตของสัตว์น้ำ

ความกระด้าง (Hardness) ค่าความกระด้างของน้ำจะอยู่ในรูปคาร์บอเนต คำนวณออกมาในรูปแคลเซียมคาร์บอเนต พบว่าก่อนการทดลองมีค่า 92 – 106 มิลลิกรัมต่อลิตร และหลังการทดลองมีค่า 114 – 125 มิลลิกรัมต่อลิตร การเปลี่ยนแปลงของความกระด้างที่เพิ่มขึ้นเล็กน้อย ยังจัดอยู่ในช่วงที่ไม่เป็นอันตรายต่อสัตว์น้ำ และจัดว่าเป็นน้ำที่มีความกระด้างปานกลาง

(Moderately hard, 75-150 mg/l (as CaCO₃)) (Sayer และ McCarthy, 1967)

สรุป

จากการศึกษาความเป็นพิษของผลมะคำตีควา (Sapindus emarginatus) ที่มีต่อปลาไนล์ (Tilapia nilotica) ในระดับความเค็มของน้ำที่แตกต่างกัน สรุปผลได้ดังนี้

1. ผลมะคำตีควาเมื่อนำมาสกัดด้วยน้ำแล้วนำไปทำให้แห้ง พบว่ามีสารสกัดเข้าไปในอวัยวะประมาณ 57.37 เปอร์เซ็นต์ โดยน้ำหนัก
2. เมื่อความเค็มของน้ำเพิ่มขึ้น ความเป็นพิษของสารสกัดผลมะคำตีควาจะเพิ่มขึ้นด้วย โดยที่ค่าความเข้มข้นของผลมะคำตีควาที่ทำให้ปลาไนล์ตาย 50 เปอร์เซ็นต์ ในเวลา 96 ชั่วโมง ที่ระดับความเค็มของน้ำ 0, 5, 10 และ 15 ส่วนในพัน มีค่าเท่ากับ 76.20, 75.88, 71.69 และ 63.97 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับ
3. คุณภาพของน้ำก่อนการทดลองและภายหลังกการทดลอง พบว่ามี การเปลี่ยนแปลงเล็กน้อย แต่ไม่มีผลต่อการดำรงชีวิตของปลาทดลอง ดังนั้นสารสกัดผลมะคำตีควาจะไม่ทำให้คุณภาพของน้ำเปลี่ยนแปลงจนทำให้ปลาทดลองเกิดอันตราย

จากการทดลองนี้ สามารถจะนำเอาผลมะคำตีความาใช้ประโยชน์เป็นยาเมื่อปลาได้ทั้งในน้ำจืดและน้ำเค็ม โดยเฉพาะเมื่อปลาในนาุ้งได้

ข้อเสนอแนะ

1. ถ้าจะนำเอาผลมะค้ำคิควายแห้งไปใช้เมื่อปลาสัตว์ของกุ้งในบ่อเลี้ยง โคนที่ทองการทำให้ปลาตายภายใน 24 ชั่วโมง ควรจะใช้ผลมะค้ำคิควายแห้ง 90 กิโลกรัมต่อไร่ ที่ระดับน้ำลึก 30 เซนติเมตร (วิธีการคำนวณแสดงไว้ในภาคผนวก)
2. ควรจะมีการศึกษาคอไปในกุ้งทะเลและกุ้งก้ามกราม เพื่อจะได้ทราบความเข้มข้นที่กุ้งทั้ง 2 ชนิดสามารถทนอยู่ได้ เมื่อมีการใช้ผลมะค้ำคิควายเปลือกที่เป็นศัตรูของกุ้ง



เอกสารอ้างอิง

- กรมประมง . 2522 . การเพาะเลี้ยงปลาน้ำจืดในประเทศสาธารณรัฐประชาชนจีน . เอกสารวิชาการ ฉบับที่ 9 . ขบวนการสหกรณ์การเกษตรแห่งประเทศไทย, กรุงเทพฯ 29 น.
- จารุพรพรณ สุชกฤต . 2520 . ระคับความเข้มข้นของสารซาไบนิน โรทีโนนและไซบาโนนที่เป็นพิษต่อปลาช่อน ปลากุค และปลานิล. วิทยานิพนธ์ปริญาโท . มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.
- ชัยเชษฐ รัจิกปริญา, บึงบอง เจียมเจริญสิน และวิเชษฐ อิมิใจสุข . 2528 . พิษของกากขาคอปลา, กุ้ง และปูน้ำจืดบางชนิด . วารสารการประมง . 28(3):397-399.
- ธนาภรณ์ จิตตपालพงศ์ . 2524 . พิษของซาไบนินที่มีต่อสัตว์น้ำ . เอกสารประกอบการสัมมนาเรื่องวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม . บัณฑิตวิทยาลัย, มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ. 19 น.
- นิตยา สระพัฒน์ . 2523 . พิษของสารซาไบนินที่มีต่อกุ้งก้ามกรามขนาดต่างๆและปลาน้ำจืดบางชนิด . วิทยานิพนธ์ปริญาโท . มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.
- นิพนธ์ ศิริพันธ์ . 2511 . การทดลองเลี้ยงปลาช่อนควเทอบและปลาบ่น . วิทยานิพนธ์ปริญาตรี. มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.
- นิรนาม. 2530 . การเพาะเลี้ยงกุ้งกุลาค่า, น. 14 ใน "จุฬาราชการ" 30 สถานีวิจัยวิทยาศาสตร์ทางทะเล และศูนย์นิสิตเกาะสีชัง และภาควิชาวิทยาศาสตร์ทางทะเล, จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, กรุงเทพฯ.
- บุญลือ สมบูรณ์วงษ์ . 2500 . การใช้ "แต่จี้ไคว" กำจัดศัตรูในมอปลา. ขาวสารการประมง. 10(2) : 153 - 154.
- ประพันธ์ ชารนุปลา . 2524 . การกำจัดหอยระมาดในนาทุ่ง . เอกสารวิชาการฉบับที่ 3/2524 กรมประมง, กระทรวงเกษตรและสหกรณ์, กรุงเทพฯ. 15 น.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

- ประพันธ์ ชารูปยา . 2524 . การศึกษาและทดลองค้นคว้าการใช้เมล็ดชากำจัดศัตรูกุ้ง .
เอกสารวิชาการ รมัที่ 6/2524 . กรมประมง, กระทรวงเกษตรและสหกรณ์, กรุงเทพฯ.
15 น.
- _____ . 2525 . การกำจัดหอยเขี้ยวในนากุ้ง . วารสารการประมง . 33(3):
305 - 307.
- ประมาณ พรหมสุทธิรักษ์ และ ประไพสิริ ศิริกาญจน์ . 2520 . ผลของโลหะหนักที่มีต่อปลาน้ำจืด
บางชนิด. คณะประมง, มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ. 27 น.
- ปรีชา สมมณี . 2520 . การวิเคราะห์ความเป็นพิษของสารที่มีคอส์ตวัน้ำโดยวิธีไปรมิท. ชาว
สารเกษตรศาสตร์ . 21(4) : 84 - 99.
- ผอม ใจเป็น . 2524 . พิษของ Saponins ที่มีคอส์ตวัน้ำ . ชาวสิ่งแวดล้อมประมง. 1(5):
6 - 8.
- พยอม คันติวัฒน์ . 2529 . พฤษเคมี เล่ม 1 การโมไฮเกรทและกลัยโคไซด์ . แผนกวิชา
เภสัชพฤกษศาสตร์, คณะเภสัชศาสตร์, จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, กรุงเทพฯ. 374 น.
- พรศักดิ์ ศุภวรรณ . 2527 . เศรษฐกิจการเพาะเลี้ยงกุ้งทะเล . วารสารการประมง.
37(5): 444 - 450.
- โมตรี ดวงสวัสดิ์ . 2522 . คุณสมบัติของน้ำกับการเลี้ยงปลา . วารสารการประมง. 32(4):
415 - 419.
- สุพจน์ ทองนพคุณ . 2523 . ปริมาณการใช้ออกซิเจนที่ละลายอยู่ในน้ำของปลาน้ำจืดบางชนิดที่
ระดับอุณหภูมิต่างกัน. วิทยานิพนธ์ปริญญาโท. มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.
- อัมมฤ ล้วนรัตน . 2529 . เภสัชวินิจฉัย เล่ม 2 ภาควิชาเภสัชวินิจฉัย, คณะเภสัชศาสตร์,
มหาวิทยาลัยมหิดล, กรุงเทพฯ. 425 น.

- Alstead, S. 1938. Pharmacology and therapeutics. อ้างโดย นิตยา สระพจน์. 2523. พิษของสารไซยาไนด์ที่มีต่อกุ้งก้ามกรามขนาดต่างๆและปลาน้ำจืดบางชนิด. วิทยานิพนธ์ปริญาโท. มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.
- Anonymous. 1964. International encyclopedia of chemical science. D. Van Nostrand Company, New York. 1028 p.
- Bridges, W.R. 1985. Sodium cyanids as fish poison. Wildl. serv fish . 153 : 1 - 11.
- Chopra, R.N., R.L. Badhwar and S. Ghosh. 1965. Poisonous of India Vol.I Indian Council of Agriculture Press, Delhi. 249 p.
- Deetae, Suchint. 1979. Report on Shrimp and Praw - culture, development and servation. อ้างโดย นิตยา สระพจน์. 2523. พิษของสารไซยาไนด์ที่มีต่อกุ้งก้ามกรามขนาดต่างๆและปลาน้ำจืดบางชนิด. วิทยานิพนธ์ปริญาโท. มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ กรุงเทพฯ.
- Finney, D.J. 1964. Statiscal Methods in Bioassay Method. Charles Griffin and Company Limited, London. 668 p.
- Harborne, J.B. 1973. Phytochemical Methods. A Guide to Modern Techniques of Plant Analysis. Chapman and Hall, London. 185 p.
- Heftman, E. and E. Moseetting. 1960. Biochemistry of steroids. อ้างโดย นิตยา สระพจน์. 2523. พิษของสารไซยาไนด์ที่มีต่อกุ้งก้ามกรามขนาดต่างๆและปลาน้ำจืดบางชนิด. วิทยานิพนธ์ปริญาโท. มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.
- Jame, A.W. 1972. Principle of Animal Physiology. Manill and Publishing Co. Inc. New York. 386 p.

- Lander, G.D. 1926. Toxicity. อ้างอิงโดย นิตยา สระพจน์. 2523. พิษของสารซาโปนินที่มีต่อกุ้งก้ามกรามขนาดต่างๆและปลาน้ำจืดบางชนิด. วิทยานิพนธ์ปริญญาโท. มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.
- Liener, I.E. 1969. Toxic constituents of Plant Food Stuffs. Academic Press Inc., New York. 42 p.
- Martin, E.W. and C.E. Fullerton. 1961. Remington's Practice of Pharmacy. อ้างอิงโดย นิตยา สระพจน์. 2523. พิษของสารซาโปนินที่มีต่อกุ้งก้ามกรามขนาดต่างๆและปลาน้ำจืดบางชนิด. วิทยานิพนธ์ปริญญาโท. มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.
- Pillai, T.G. 1962. Fish Farming Methods in the Philippines, Indonesia and Hong Kong. FAO. Fish Biol. 18 : 1 - 16.
- Pillay, T.V.R. 1972. Coastal aquaculture in the Indo-Pacific region. The White Priars Press, London. 30 p.
- Sayer, C.N. and P.L. McCarthy. 1967. Chemistry for sanitary engineers. McGraw-Hill Book Company, Toronto. 194 p.
- Sollmann, T. 1964. A manual of pharmacology. อ้างอิงโดย นิตยา สระพจน์. 2523. พิษของสารซาโปนินที่มีต่อกุ้งก้ามกรามขนาดต่างๆและปลาน้ำจืดบางชนิด. วิทยานิพนธ์ปริญญาโท. มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.
- Sprague, J.B. 1969. Measurement of pollutant toxicity to fish I . Bioassay methods for acute toxicity. Water Res. 3 : 793-821.
- Swingle, H.S. 1969. Methods of Analysis for water, Organic Matter and Pond Bottom Soils Used in Fisheries Research. Auburn University. 119 p.

Tang, Y.A. 1966. The use of saponin to control predaceous fishes in the shrimp ponds. *Prog Fish Cult.* 23 : 43-45.

Terazaki, M., P. Tharbuppa, Y. Nakayama. 1980. Eradication of Predatory fishes in shrimp farms by utilization of Thai tea seed. *Aquaculture.* 19 : 235-242.



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาคผนวก

1. การคำนวณเพื่อหาค่า 24 - h LC 50 โดยวิธีโพรบิต

เนื่องจากว่าความสัมพันธ์ระหว่างเปอร์เซ็นต์การตายสะสมของสัตว์ทดลองกับระดับความเข้มข้นของสารพิษที่ฉีดทดลองไม่เป็นเส้นตรง ดังนั้นจึงต้องเปลี่ยนค่าเปอร์เซ็นต์การตายสะสมให้เป็นค่าโพรบิต และเปลี่ยนค่าความเข้มข้นเป็นค่าลอการิทึมของความเข้มข้นนั้น เพื่อให้ได้ความสัมพันธ์ระหว่างค่าโพรบิตกับค่าลอการิทึมของความเข้มข้นเป็นเส้นตรง ดังตัวอย่างข้างล่างนี้

ตัวอย่างการคำนวณต่อไปนี้เป็นการคำนวณหาค่า 24-h LC₅₀ ของสารสกัดผสมค่าตีควายที่มีคอปลานิล

ตารางผนวกที่ 1 ข้อมูลเบื้องต้นที่ใช้ในการหาค่าคาดคะเนค่าโพรบิต (expected probit, Y)

ความเข้มข้น C	X	r 1/ (จำนวนปลา ที่ตาย)	n (จำนวนปลา ที่ใช้)	p (r/n)	y* 2/ (empirical probit)	y 3/ (expected probit)
73.28	1.8650	2.00	10	0.200	4.16	4.0
82.61	1.9170	4.00	10	0.400	4.75	4.9
93.14	1.9691	8.00	10	0.800	5.84	5.7

1/ อาจหาได้จากสูตร $r = \frac{\text{เปอร์เซ็นต์การตายสะสมในระยะเวลา 24 ชั่วโมง}}{10}$

2/ ค่า y^* หาจากตารางผนวกที่ 4

3/ ค่า y คาดคะเนได้จากกราฟเส้นตรงระหว่าง x (แกนนอน) กับ y^* (แกนตั้ง)

ค่า Y ที่ได้จากรางแผนครั้งที่ 1 นำไปหาค่า Y_0 (ค่าโปรบิทต่ำสุด) หรือ Y_1 (ค่าโปรบิทสูงสุด), A (range) จากรางแผนครั้งที่ 5 และหาค่า w จากรางแผนครั้งที่ 5 แล้วคำนวณหาค่าโปรบิท สำหรับการคำนวณ (y) และน้ำหนัก (w) จากสมการ

$$y = Y_0 + pA$$

$$\text{หรือ } y = Y_1 - (1 - p)A$$

$$\text{และ } W = nw$$

ได้ผลดังตารางแผนครั้งที่ 2

ตารางแผนครั้งที่ 2 ผลการคำนวณหาค่าโปรบิทสำหรับการคำนวณ (y) และน้ำหนัก (w)

x	Y	Y_0	A	w	W	y
1.8650	4.0	3.3443	4.1327	0.43863	4.3863	4.1708
1.9170	4.9	3.7407	2.5192	0.63431	6.3431	4.7483
1.9691	5.7	3.2724	3.2025	0.53159	5.3159	5.8344

นำค่า x , w และ y ในตารางแผนครั้งที่ 2 ไปคำนวณหาค่า S_{xx} , S_{xy} , S_{yy} และสมการเส้นตรงโปรบิท ดังต่อไปนี้ (ตารางแผนครั้งที่ 3)

ตารางแนวกที่ 3 ผลการคำนวณครั้งที่ 1 เพื่อหาสมการเส้นตรงไปรมิท

x	y	W	Wx	Wx ²	Wxy	Wy	Wy ²	Y
1.8650	4.1708	4.3863	8.1804	15.2565	34.1190	18.2943	76.3022	4.06
1.9170	4.7483	6.3431	12.1597	23.3101	57.7380	30.1189	143.0137	4.90
1.9691	5.8344	5.3159	10.4675	20.6116	61.0718	31.0150	180.9544	5.73
ผลรวม ()		16.0453	30.8076	59.1782	152.9288	79.4282	400.2703	

$$S_{xx} = \sum Wx^2 - (\sum Wx)^2 / \sum W$$

$$= 0.0264$$

$$S_{xy} = \sum Wxy - (\sum Wx)(\sum Wy) / \sum W$$

$$= 0.4236$$

$$S_{yy} = \sum Wy^2 - (\sum Wy)^2 / \sum W$$

$$= 7.0811$$

$$\bar{x} = \sum Wx / \sum W = 1.9200$$

$$\bar{y} = \sum Wy / \sum W = 4.9502$$

$$\text{ค่าประมาณความเอียงของเส้นตรง (b)} = S_{xy} / S_{xx}$$

$$= 16.0454$$

$$\text{จุดตัดแกนตั้งของเส้นตรง (a)} = \bar{y} - b\bar{x}$$

$$= -25.8569$$

$$\text{หาค่า Y จากสมการ Y} = a + bx$$

ทำการเปรียบเทียบค่า Y ที่คำนวณได้ (ในตารางแนวกที่ 3) กับค่า Y ที่คาดคะเน

ได้ (ในตารางแถวที่ 1) ปรากฏว่าค่า Y ทั้งสองแตกต่างกันไม่เกิน 0.2 จึงถือว่าค่า a และ b ที่ได้ เป็นค่าประมาณที่ดีแล้ว ดังนั้นจึงได้สมการเส้นตรงโพรบิท เป็น

$$Y = -25.6569 + (16.0454)X$$

ทำการตรวจสอบความเป็นเส้นตรง โคบายซ์สมการ

$$\begin{aligned} x^2 &= S_{yy} - S_{xy}^2/S_{xx} \\ &= 0.2843 \end{aligned}$$

ที่ขั้วแห่งความเป็นอิสระ (degree of freedom) = $k - 2 = 3 - 2 = 1$

จากตารางค่าการกระจาย x^2 (ตารางแถวที่ 6) ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 % และ deg. of free มีค่า $x^2 = 3.8$ ซึ่งมีความมากกว่าค่าที่คำนวณได้ จึงหมายความว่า การทดลองในรูปของโพรบิทไม่เบี่ยงเบนไปจากเส้นตรง และค่าความเร็วชดทอนหน่วยน้ำหนัก มีค่าเท่ากับ 1

ค่า \log ของ LC_{50} ของสารสกัดผลมะคาคีควายคอปลานิล เป็น

$$\begin{aligned} \log (24-h LC_{50}) &= m = \frac{5 - a}{b} \\ &= 1.9230 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{ดังนั้นค่า } 24-h LC_{50} \text{ จึง} &= \text{antilog} (1.9230) \\ &= 83.75 \text{ TU} \end{aligned}$$

ค่า $24-h LC_{50}$ ของสารสกัดผลมะคาคีควายคอปลานิล เท่ากับ 83.75 หน่วย

ความเป็นพิษ

2. การคำนวณช่วงความเชื่อมั่นของค่า $24-h LC_{50}$ ที่ 95%

ช่วงความเชื่อมั่นของค่า $24-h LC_{50}$ ที่ 95% หาได้ดังต่อไปนี้

$$m_L, m_u = \frac{(m - \frac{gV_{12}}{V_{22}}) \pm \frac{1.96}{b} \sqrt{V_{11} - 2mV_{12} + m^2V_{22} - \frac{g(V_{11} - V_{12}^2)}{V_{22}}}}{1 - g}$$

เมื่อ

$$\begin{aligned} V_{11} &= \sum Wx^2 / (Sxx \sum W) \\ &= 139.7056 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} V_{12} &= \bar{x} / Sxx \\ &= 72.7272 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} V_{22} &= 1 / Sxx \\ &= 37.8787 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} g &= (1.96)^2 V_{22} / b^2 \\ &= 0.5652 \end{aligned}$$

แทนค่าลงในสูตร จะได้

$$m_L = 1.88$$

$$m_u = 1.97$$

ดังนั้น ช่วงความเชื่อมั่นของค่า 24-h IC₅₀ ที่ 95% จึงมีค่าตั้งแต่ antilog(1.88)

ถึง antilog (1.97) คือมีค่าอยู่ในช่วง 75.85 - 93.32 หน่วย ความเป็นพิษ

ตารางผนวกที่ 4 แสดงการเปลี่ยนค่าอัตราการศึกษาให้อยู่ในรูป probit

อัตรา	00	.01	.02	.03	.04	.05	.06	.07	.08	.09
.00	—	2.67	2.95	3.12	3.25	3.36	3.45	3.52	3.59	3.66
.10	3.72	3.77	3.82	3.87	3.92	3.96	4.01	4.05	4.08	4.12
.20	4.16	4.19	4.23	4.26	4.29	4.33	4.36	4.39	4.42	4.45
.30	4.48	4.50	4.53	4.56	4.59	4.61	4.64	4.67	4.69	4.72
.40	4.75	4.77	4.80	4.82	4.85	4.87	4.90	4.92	4.95	4.97
.50	5.00	5.03	5.05	5.08	5.10	5.13	5.15	5.18	5.20	5.23
.60	5.25	5.28	5.31	5.33	5.36	5.39	5.41	5.44	5.47	5.50
.70	5.52	5.55	5.58	5.61	5.64	5.67	5.71	5.74	5.77	5.81
.80	5.84	5.88	5.92	5.95	5.99	6.04	6.08	6.13	6.18	6.23
.90	6.28	6.34	6.41	6.48	6.55	6.64	6.75	6.88	7.05	7.33

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางแนวกที่ 5 แสดงค่า Y_0 , Range, W ที่ใช้ในการคำนวณ probit

Minimum working probits			Maximum working probits		weighting coefficient
Expected probit		Range	Expected probit		
Y	$y_0 = Y - P/Z$	1/Z	$y_1 = Y + Q/Z$	Y	W
1.1	0.8579	5033.8402	9.1421	8.9	.00082
1.2	0.9522	3425.2797	9.0478	8.8	.00118
1.3	1.0462	2354.1580	8.9538	8.7	.00167
1.4	1.1400	1634.2486	8.8600	8.6	.00235
1.5	1.2334	1145.8917	8.7666	8.5	.00327
1.6	1.3266	811.5439	8.6734	8.4	.00451
1.7	1.4194	580.5282	8.5806	8.3	.00614
1.8	1.5118	419.4475	8.4882	8.2	.00828
1.9	1.6038	306.1081	8.3962	8.1	.01104
2.0	1.6954	225.6395	8.3046	8.0	.01457
2.1	1.7866	167.9957	8.2134	7.9	.01903
2.2	1.8772	126.3352	8.1228	7.8	.02458
2.3	1.9673	95.9607	8.0327	7.7	.03143
2.4	2.0568	73.6216	7.9432	7.6	.03977
2.5	2.1457	57.0506	7.8543	7.5	.04979
2.6	2.2339	44.6538	7.7661	7.4	.06168
2.7	2.3214	35.3020	7.6786	7.3	.07564
2.8	2.4081	28.1892	7.5919	7.2	.09179
2.9	2.4938	22.7357	7.5062	7.1	.11026
3.0	2.5786	18.5216	7.4214	7.0	.13112
3.1	2.6624	15.2402	7.3376	6.9	.15436
3.2	2.7449	12.6662	7.2551	6.8	.17994
3.3	2.8261	10.6327	7.1739	6.7	.20774
3.4	2.9060	9.0154	7.0940	6.6	.23753
3.5	2.9842	7.7210	7.0158	6.5	.20207

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางผนวที่ 5 (ต่อ)

Minimum working probits			Maximum working		weighting coefficient
Expected probit		Range	Expected probit		
Y	$y_0 = Y - P/Z$	1/Z	$y_1 = Y + Q/Z$	Y	W
3.6	3.0606	6.6788	6.9394	6.4	.30199
3.7	3.1351	5.8354	6.8649	6.3	.33589
3.8	3.2074	5.1497	6.7926	6.2	.37031
3.9	3.2773	4.5903	6.7227	6.1	.40474
4.0	3.3443	4.1327	6.6557	6.0	.43863
4.1	3.4083	3.7582	6.5917	5.9	.47144
4.2	3.4687	3.4519	6.5313	5.8	.50260
4.3	3.5251	3.2025	6.4749	5.7	.53159
4.4	3.5770	3.0010	6.4230	5.6	.55788
4.5	3.6236	2.8404	6.3764	5.5	.58099
4.6	3.6643	2.7154	6.3357	5.4	.60052
4.7	3.6982	2.6220	6.3018	5.3	.61609
4.8	3.7241	2.5573	6.2759	5.2	.62742
4.9	3.7407	2.5192	6.2593	5.1	.63431
5.0	3.7467	2.5066	6.2533	5.0	.63662
5.1	3.7401	2.5192	6.2599	4.9	.63431
5.2	3.7187	2.5573	6.2813	4.8	.62742
5.3	3.6798	2.6220	6.3202	4.7	.61609
5.4	3.6203	2.7154	6.3797	4.6	.60052
5.5	3.5360	2.8404	6.4640	4.5	.58099
5.6	3.4220	3.0010	6.5780	4.4	.55786
5.7	3.2724	3.2025	6.7276	4.3	.53159
5.8	3.0794	3.4519	6.9206	4.2	.50260
5.9	2.8335	3.7582	7.1665	4.1	.47144
6.0	2.5229	4.1327	7.4771	4.0	.43863

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางแนวกที่ 5 (ต่อ)

Minimum working probits		Maximum working		weighting coefficient	
Expected probit		Range		Expected probit	
Y	$y_0=Y-P/Z$	1/Z	$y_1=Y+Q/Z$	Y	W
6.1	2.1325	4.5903	7.8675	3.9	.40474
6.2	1.6429	5.1497	8.3571	3.8	.37031
6.3	1.0295	5.8354	8.9705	3.7	.33589
6.4	0.2606	6.6788	9.7394	3.6	.30199
6.5	-0.7051	7.7210	10.7051	3.5	.26907

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางผนวกที่ 6 แสดงการกระจายค่า chi - square

Degrees of freedom	Probability								
	.90	.70	.50	.30	.10	.05	.02	.01	.001
1	.016	.15	.45	1.1	2.7	3.8	5.4	6.6	10.8
2	.21	.71	1.4	2.4	4.6	6.0	7.8	9.2	13.8
3	.58	1.4	2.4	3.7	6.3	7.8	9.8	11.3	16.3
4	1.1	2.2	3.4	4.9	7.8	9.5	11.7	13.3	18.5
5	1.6	3.0	4.4	6.1	9.2	11.1	13.4	15.1	20.5
6	2.2	3.8	5.3	7.2	10.6	12.6	15.0	16.8	22.5
7	2.8	4.7	6.3	8.4	12.0	14.1	16.6	18.5	24.3
8	3.5	5.5	7.3	9.5	13.4	15.5	18.2	20.1	26.1
9	4.2	6.4	8.3	10.7	14.7	16.9	19.7	21.7	27.9
10	4.9	7.3	9.3	11.8	16.0	18.3	21.2	23.2	29.6
12	6.3	9.0	11.3	14.0	18.5	21.0	24.1	26.2	32.9
14	7.8	10.8	13.3	16.2	21.1	23.7	26.9	29.1	36.1
16	9.3	12.6	15.3	18.4	23.5	26.3	29.6	32.0	39.3
18	10.9	14.4	17.3	20.6	26.0	28.9	32.3	34.8	42.3
20	12.4	16.3	19.3	22.8	28.4	31.4	35.0	37.6	45.3
22	14.0	18.1	21.3	24.9	30.8	33.9	37.7	40.3	48.3
24	15.7	19.9	23.3	27.1	33.2	36.4	40.3	43.0	51.2
26	17.3	21.8	25.3	29.2	35.6	38.9	42.9	45.6	54.1
28	18.9	23.6	27.3	31.4	37.9	41.3	45.4	48.3	56.9
30	20.6	25.5	29.3	33.5	40.3	43.8	48.0	50.9	59.7

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตัวอย่างการคำนวณ

สมมติบ่อเลี้ยงกุ้งขนาด 1 ไร่ มีความยาว 64 เมตร กว้าง 25 เมตร น้ำลึก 0.3 เมตร ต้องการกำจัดศัตรูกุ้งก่อนปล่อยกุ้ง โดยใช้ลมนะคำตีควายแห้ง (มีสารซาไบนินออกฤทธิ์ 56 เปอร์เซ็นต์) ใส่ในอัตราส่วน 105 มิลลิกรัมต่อลิตร จงหาว่าจะต้องใช้ลมนะคำตีควายแห้ง กี่กิโลกรัม

ขั้นตอนการคำนวณ

หาปริมาตรของน้ำในบ่อ = กว้าง + ยาว + ลึก

แทนค่า ปริมาตรของน้ำในบ่อ = $25 + 64 + 0.3$

= 480 ลูกบาศก์เมตร

ใช้ลมนะคำตีควายในอัตราส่วน 105 มิลลิกรัมต่อลิตร

หรือ 0.105 กรัมต่อลิตร

จาก 1,000 ลิตร จะเท่ากับ 1 ลูกบาศก์เมตร

ดังนั้น 1 ลูกบาศก์เมตร จะใช้ลมนะคำตีควาย $0.105 \times 1,000$

แต่บ่อเลี้ยงมีปริมาตรน้ำ 480 ลูกบาศก์เมตร

จึงจะต้องใช้ลมนะคำตีควาย เท่ากับ $480 \times 0.105 \times 1,000$

แต่ลมนะคำตีควายแห้งมีสารซาไบนินออกฤทธิ์ 56 เปอร์เซ็นต์

จาก สารซาไบนิน 56 กรัม ไท้มาจากลมนะคำตีควายแห้ง 100 กรัม

" " " 1 " " " $\frac{100}{56}$ "

ดังนั้น ถ้าต้องการ $480 \times 0.105 \times 1,000$ จะต้องใช้ลมนะคำตีควายแห้ง

คิดเป็น = $480 \times 0.105 \times 1,000 \times \frac{100}{56}$

= 90,000 กรัม หรือ = 90 กิโลกรัม

