

สำนักหอสมุด มหาวิทยาลัยบูรพา
ต.แสนสุข อ.เมือง จ.ชลบุรี 20131

รายงานการวิจัย

เรื่อง

การเก็บรักษาในเชื้อปัลตามเพียงขาวและปลาดุกอุย
แบบแช่เย็นและแบบแช่แข็งเพื่อการผสมเทียม

Development of short-term chilled storage and cryopreservation techniques
of common silver barb and Gunther's walking catfish spermatozoa
for artificial insemination

โดย

วีรพงศ์ วุฒิพันธุ์ชัย¹

เกรียงไกร

สุบัณฑิต นิมรัตน์²

27 ม.ค. 2552 BK ๐๐๘๗๐๐๐ 2548 ๗ ๑.๑. ๒๕๕๒

249304

¹ภาควิชาวาริชศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์

²ภาควิชาจุลชีววิทยา คณะวิทยาศาสตร์

มหาวิทยาลัยบูรพา

กิตติกรรมประกาศ

งานวิจัยเรื่อง การเก็บรักษาคำเข็อปลาตะเพียนขาวและปลาดุกอุยแบบแซ่บเย็นและแบบแซ่บเข้มเพื่อการผสมเทียม สำเร็จเรียบร้อยลงได้ โดยได้รับทุนสนับสนุนการวิจัยประจำปีงบประมาณ พ.ศ. 2547 จากสำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ ข้าพเจ้าขอขอบคุณ คุณศิริพร ษรัตน์ ที่ได้ช่วยดูแลปลาดุก และวิเคราะห์ข้อมูล ภาควิชาาริชศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยนูรพาที่ให้ความอนุเคราะห์ในการใช้โรงไฟฟ้า และอุปกรณ์ต่างๆระหว่างการศึกษาวิจัย และสำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติที่ให้ทุนสนับสนุนวิจัยทำให้การวิจัยบรรลุวัตถุประสงค์ที่ตั้งไว้

วีรพงศ์ วุฒิพันธุ์ชัย

กรกฎาคม 2548

บทคัดย่อ

การเก็บรักยาน้ำแข็งปลาตะเพียนขาว (*Puntius gonionotus*) และปลาดุกอุย (*Clarias macrocephalus*) แบบแช่เย็นโดยการนำเอาน้ำแข็งลงมาเจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์กายน้ำใน tissue culture flask ในอัตราส่วน 1:1 โดยปริมาตร และเก็บแช่เย็นที่อุณหภูมิ 0-4 องศาเซียลเซียส/ปรากว่าสารละลายน้ำ Calcium-free Hank's balanced salt solution (Ca-F HBSS) มีความเหมาะสมในการแช่เย็นน้ำแข็งปลาตะเพียนขาวมากที่สุดเมื่อเปรียบเทียบกับการใช้ Hank's balanced salt solution (HBSS), Cortland solution, Extender 7 และ Extender 13 เนื่องจากสามารถยืดระยะเวลาการเก็บรักยาน้ำแข็งได้นานกว่าสารละลายน้ำฟเฟอร์สูตรอื่นๆ โดยการเจือจางน้ำแข็งปลาตะเพียนขาวใน Ca-F HBSS สามารถเจือจางได้มากที่สุดเพียง 1:2 โดยปริมาตรเท่านั้น เนื่องจากการใช้อัตราเจือจางที่สูงขึ้นทำให้ระยะเวลาที่สามารถเก็บรักยาน้ำแข็งได้สั้นลง การแช่เย็นน้ำแข็งปลาดุกอุยพบว่าสารละลายน้ำ HBSS ให้ผลการเก็บรักยาน้ำแข็งได้ดีที่สุดเมื่อเปรียบเทียบกับการใช้ Extender 7, Extender 13 และ Cortland solution โดยไม่พบความแตกต่างของอัตราส่วนการเจือจางน้ำแข็งใน HBSS ในอัตราส่วนตั้งแต่ 1:1, 1:2 และ 1:4

การเก็บรักยาน้ำแข็งปลาตะเพียนขาว และปลาดุกอุยแบบแช่เย็น ได้แบ่งการทดลองออกเป็น 2 ตอน คือ ตอนที่ 1 ทดสอบความเป็นพิษของสารละลายน้ำฟเฟอร์กายน้ำ และตอนที่ 2 การแช่เย็นน้ำแข็งด้วยเครื่องมือ controlled-rate programmable freezer การทดสอบความเป็นพิษของสารไครโอลอฟเทกแทนที่ต่อน้ำแข็งปลาตะเพียนขาวทำโดยนำน้ำแข็งปลาตะเพียนขาวมาเจือจางในสารไครโอลอฟเทกแทนที่ชนิดต่างๆ ได้แก่ Dimethylsulfoxide (DMSO), acetamide, methanol, formamide, sucrose, propylene glycol, glycerol, ethanol และ ethylene glycol โดยที่แต่ละชนิดใช้ความเข้มข้นสูดท้าย 4 ระดับ (5%, 10%, 15% และ 20%) ทำการทดสอบใน tissue culture flask ที่อุณหภูมิ 25 °C พบร้า methanol, sucrose และ DMSO มีความเป็นพิษต่อน้ำแข็งปลาตะเพียนขาวในระดับที่ต่ำ ในขณะที่การทดสอบความเป็นพิษของสารไครโอลอฟเทกแทนที่ต่อน้ำแข็งปลาดุกอุยพบว่า propylene glycol, glycerol และ formamide มีความเป็นพิษต่ำ เมื่อเปรียบเทียบกับ acetamide และ ethylene glycol การแช่เย็นน้ำแข็งปลาตะเพียนขาวในน้ำยาสูตร Ca-F HBSS โดยใช้ DMSO ที่ความเข้มข้น 5%, 10%, 15% และ 20% เป็นสารไครโอลอฟเทกแทนที่โดยใช้อัตราการลดอุณหภูมิ 3 ระดับ ได้แก่ การลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว(10°C/นาที), ระดับการลดอุณหภูมิอย่างปานกลาง (5°C/นาที) และระดับการลดอุณหภูมิอย่างช้า(3°C/นาที) พบร้า การใช้ DMSO 10% ที่ระดับอัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว (10°C/นาที) มีปอร์เชินต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มหลังการละลายคิดที่สูด และสามารถปฏิสนธิกับไข่ปลาตะเพียนขาวได้ไม่แตกต่างจากการใช้น้ำแข็ง

สคอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P>0.05$) การแข่งขันใช้ปลาดิคอลโดยใช้สารละลายน้ำฟเฟอร์ C - F HBSS และใช้สารไครโอลอเรทแคนเทนที่มีความเป็นพิษน้อย 3 ตัว (propylene glycol, glycerol และ formamide) ที่ความเข้มข้น 4 ระดับ (5%, 10%, 15% และ 20%) โดยใช้อัตราการลดอุณหภูมิ 3 ระดับคือ อัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว ($10^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$), อัตราการลดอุณหภูมิอย่างปานกลาง ($5^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$) และ อัตราการลดอุณหภูมิอย่างช้า ($3^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$) พบว่าการใช้ propylene glycol 15% ที่อัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็วมีเพอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มหลังการละลายดีที่สุด และสามารถปฏิสนธิกับไข่ปลาดิคอลได้ไม่แตกต่างจากการใช้น้ำเชื้อสคอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P>0.05$)

Abstract

Short - term chilled storage of common silver barb (*Puntius gonionotus*) and catfish (*Clarias macrocephalus*) semen was investigated by diluting freshly collected semen in different kinds of sperm extender at a ratio of 1:1 by volume in tissue culture flasks before storage at temperature of 0-4 °C. Calcium-free Hank's balanced salt solution (Ca-F HBSS) was the most suitable sperm extender for chilled storage of *P. gonionotus* semen, compared to the use of Hank's balanced salt solution (HBSS), Cortland solution, Extender 7 and Extender 13. A maximum dilution ratio of *P. gonionotus* semen in Ca-F HBSS was 1:2 by volume since the use of higher dilution ratio significantly declined the successful period of sperm motility before loss of motility. In order to chilled storage of *C. macrocephalus* semen, HBSS was shown to be the appropriate sperm extender, compared to Extender 7, Extender 13 and Cortland solution. In addition, there was no significant difference in successful storage period of *C. macrocephalus* sperm samples diluted with HBSS at 1:1, 1:2 or 1:4.

Cryopreservation of *P. gonionotus* and *C. macrocephalus* semen was studied based on evaluation on the toxicity of cryoprotectants on sperm motility and development of cryopreservation protocol. Semen of *P. gonionotus* was diluted with different cryoprotectants namely, dimethylsulfoxide (DMSO), acetamide, methanol, formamide, sucrose, propylene glycol, glycerol, ethanol and ethylene glycol at four concentration levels (5%, 10%, 15% and 20%). Methanol, sucrose and DMSO were less toxic to *P. gonionotus* semen. On the other hand, propylene glycol, glycerol and formamide were less toxic to *C. macrocephalus* semen, compared to the use of acetamide and ethylene glycol. Cryopreservation of *P. gonionotus* semen was accomplished by diluting semen in Ca-F HBSS and DMSO at the final concentrations of 5%, 10%, 15% and 20%. Diluted semen was cryopreserved at three freezing rates, namely slow ($3^{\circ}\text{C}/\text{min}$), medium ($5^{\circ}\text{C}/\text{min}$) and fast ($10^{\circ}\text{C}/\text{min}$) freezing rate using programmable controlled-rate freezer. Results showed that *P. gonionotus* semen cryopreserved with 10% DMSO at $10^{\circ}\text{C}/\text{min}$ resulted in the highest percentage of sperm motility and were capable of fertilizing eggs similar to the fresh semen. Similarly, *C. macrocephalus* semen was diluted with propylene glycol, glycerol and formamide to get final concentrations of 5, 10, 15 and 20% using Ca-F HBSS as extender. They were frozen using different freezing rate, fast ($10^{\circ}\text{C}/\text{min}$), medium ($5^{\circ}\text{C}/\text{min}$) and slow ($3^{\circ}\text{C}/\text{min}$) freezing rate. Result showed that *C. macrocephalus* semen samples cryopreserved with 15% propylene glycol using the fast freezing rate had the highest sperm motility after thawing, and were capable of fertilizing eggs similar to the fresh semen.

สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อ.....	i
Abstract.....	ii
กิตติกรรมประกาศ.....	iii
สารบัญ.....	iv
สารบัญภาพ.....	v

บทที่

1 ความสำเร็จและที่มาของปัญหาที่ทำการวิจัย	1
2. วัตถุประสงค์ของโครงการ	4
3. ประโยชน์ที่ได้รับ	5
4. นิยามศัพท์เฉพาะ	5
5. ผลงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	5
6. วิธีดำเนินการ	8
7. ผลการศึกษา.....	13
8. อภิปรายและสรุปผลการทดลอง.....	44
9. เอกสารอ้างอิง.....	48
10. ภาคผนวก.....	50

สารบัญภาพ

ภาพที่	หน้า
1 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา 5 สูตร ในการทดลองครั้งที่ 1 (ช่วงปลายฤดูผสมพันธุ์ว่างไจ').....	14
2 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา 5 สูตร ในการทดลองครั้งที่ 2 (ช่วงต้นฤดูผสมพันธุ์ว่างไจ').....	15
3 เปอร์เซนต์สเปร์มปลาตะเพียนขาวที่มีชีวิต หลังจากถูกเก็บรักษาในน้ำยา 5 สูตร.....	15
4 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา Calcium-free Hank's balanced salt solution ในอัตราส่วนต่าง ๆ (ช่วงต้นฤดูผสมพันธุ์ว่างไจ').....	16
5 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา Calcium-free Hank's balanced salt solution ในอัตราส่วนต่าง ๆ (ช่วงต้นฤดูผสมพันธุ์ว่างไจ').....	16
6 เปอร์เซนต์สเปร์มปลาตะเพียนขาวที่มีชีวิต หลังจากถูกเก็บรักษาในน้ำยา Calcium-free Hank's balanced salt solution ในอัตราส่วนต่าง ๆ	17
7 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาดุกอุยที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา 4 สูตร ในการทดลองครั้งที่ 1 (ช่วงต้นฤดูผสมพันธุ์ว่างไจ').....	18
8 เปอร์เซนต์สเปร์มที่มีชีวิตของปลาดุกอุยที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา 4 สูตร ในการทดลองครั้งที่ 1 (ช่วงต้นฤดูผสมพันธุ์ว่างไจ').....	18
9 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาดุกอุยที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา 4 สูตร ในการทดลองครั้งที่ 2 (ช่วงปลายฤดูผสมพันธุ์ว่างไจ').....	19
10 เปอร์เซนต์สเปร์มที่มีชีวิตของปลาดุกอุยที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา 4 สูตร ในการทดลองครั้งที่ 2 (ช่วงปลายฤดูผสมพันธุ์ว่างไจ').....	19
11 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาดุกอุยในน้ำยา HBSS ที่อัตราส่วนต่างๆ ในช่วงต้นฤดูผสมพันธุ์ว่างไจ'.....	20
12 เปอร์เซนต์สเปร์มที่มีชีวิตของปลาดุกอุยในน้ำยา HBSS ที่อัตราส่วนต่างๆ ในช่วงต้นฤดูผสมพันธุ์ว่างไจ'.....	20
13 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังจากเจือจางใน DMSO ที่ความเข้มข้น และเวลาต่างๆกัน.....	22

14 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน acetamide ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	22
15 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน methanol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	24
16 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน formamide ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	24
17 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน sucrose ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	25
18 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน propylene glycol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	25
19 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน glycerol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	27
20 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน ethanol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	27
21 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน ethylene glycol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	28
22 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน propylene glycol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	30
23 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน formamide ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	30
24 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน glycerol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	31
25 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน acetamide ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	31
26 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน ethylene glycol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆกัน.....	32
27 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังการแช่แข็ง ในสารละลายน้ำ DMSO เมื่อหุคอุณภูมิที่ 2 องศาเซลเซียสนาน 0.5 นาที.....	34

ภาพที่	หน้า
28 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังการแช่แข็งในสารละลาย DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ 0 องศาเซลเซียสนาน 0.5 นาที.....	35
29 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังการแช่แข็งในสารละลาย DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ -2 องศาเซลเซียสนาน 0.5 นาที.....	36
30 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังการแช่แข็งในสารละลาย DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ -4 องศาเซลเซียสนาน 0.5 นาที.....	37
31 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังการแช่แข็งในสารละลาย DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ 2 องศาเซลเซียสนาน 2 นาที.....	38
32 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังการแช่แข็งในสารละลาย DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ 0 องศาเซลเซียสนาน 2 นาที.....	39
33 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังการแช่แข็งในสารละลาย DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ -2 องศาเซลเซียสนาน 2 นาที.....	40
34 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังการแช่แข็งในสารละลาย DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ -4 องศาเซลเซียสนาน 2 นาที.....	41
35 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาดุกอุยหลังการแช่แข็งในสารละลาย propylene glycol ความเข้มข้น 5%, 10%, 15% และ 20% ในอัตราส่วน 1:1.....	43
36 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาดุกอุยหลังการแช่แข็งในสารละลาย glycerol ความเข้มข้น 5%, 10%, 15% และ 20% ในอัตราส่วน 1:1.....	43

1. ความสำคัญ และที่มาของปัญหาที่ทำการวิจัย

ในปัจจุบันเป็นที่ทราบกันโดยทั่วไปว่าเทคโนโลยีการเพาะเลี้ยงสัตว์น้ำของประเทศไทยมีความเจริญก้าวหน้าอยู่ในแนวทางของโลก ไม่ว่าจะเป็นเทคนิคการเพาะพันธุ์ การอนุบาล และการเลี้ยงสัตว์น้ำชนิดต่างๆ ได้มีการพัฒนาอย่างต่อเนื่องและยาวนาน อายุ่ไร้ค่าตามปัญหานี้ที่มักเกิดขึ้นอยู่เสมอในระหว่างการเพาะพันธุ์ปลาเกี้ยวน้ำ ที่แม่พันธุ์ปลาที่ใช้เพาะพันธุ์มีความสมบูรณ์เพศไม่พร้อมกัน ทำให้เกิดปัญหาในด้านการจัดการในโรงเพาะพันธุ์ เช่น ในช่วงปลายฤดูผสมพันธุ์ว่างไว้ (spawning season) พ่อพันธุ์จะมีปริมาณน้ำเชื้อลดลง ซึ่งเมื่อสามารถกระตุ้นได้โดยการฉีดฮอร์โมนให้ปลาสร้างน้ำเชื้อแล้วพบว่าแม่พันธุ์มีไข่แก่จำนวนมาก ทำให้การเพาะพันธุ์ไม่ประสบผลสำเร็จเท่าที่ควร เพราะโดยทั่วไปแล้วช่วงระยะเวลาที่พ่อพันธุ์สมบูรณ์เพศมักจะเกิดก่อน แต่จะยาวนานกว่าช่วงระยะเวลาที่แม่พันธุ์สมบูรณ์เพศ นอกเหนือนี้ในบางครั้งช่วงระยะเวลาที่สามารถรับน้ำเชื้อได้ (sperm availability) ก็ไม่สัมพันธ์กับช่วงระยะเวลาที่แม่พันธุ์ตกไข่ (egg availability) ซึ่งก็อาจเกิดจากพ่อพันธุ์ถูกเรียกน้ำเชื้อบ่อยครั้งจนไม่สามารถผลิตน้ำเชื้อได้ทัน หรือเกิดจากความแปรปรวนของปลาแต่ละตัว (individual variation) ที่ผลิตน้ำเชื้อได้ต่างกัน ทำให้ผู้เชี่ยวชาญในการจัดการในระหว่างการผสมเทียมในโรงเพาะพันธุ์มาก จึงต้องการใช้น้ำเชื้อปลาที่รีดออกมากใหม่ๆ (freshly collected milt) เพื่อการผสมเทียมนั้นก็มีข้อจำกัดตรงที่จะต้องใช้ผสมเทียมทันที ไม่สามารถเก็บรักษาไว้ได้นาน เพราะคุณภาพน้ำเชื้อลดลงอย่างรวดเร็ว ทำให้ผสมไม่ติด ดังนั้นการเพาะพันธุ์ปลาโดยการผสมเทียมจำเป็นต้องมีการพัฒนาเทคนิควิธีการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาเพื่อให้มีน้ำเชื้อพร้อมอยู่ตลอดเวลาเพื่อการผสมเทียม และสามารถใช้ได้สะดวกรวดเร็วตลอดช่วงฤดูผสมพันธุ์ว่างไว้

โดยทั่วไปการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาเพื่อป้องกันการเก็บที่สเปร์มสามารถปฏิสนธิกับไข่ได้สามารถเก็บได้ใน 2 ลักษณะได้แก่ การเก็บรักษาน้ำเชื้อแช่เย็นในระยะเวลาสั้น (chilled storage of milt) โดยเก็บรักษาในถังน้ำแข็งหรือในตู้เย็นที่อุณหภูมิสูงกว่า 0 องศาเซลเซียสเดือนน้อย (0-4 องศาเซลเซียส) ส่วนอีกวิธีหนึ่งคือการเก็บรักษาน้ำเชื้อแช่เย็นในระยะเวลายาว (cryopreservation of milt) โดยการแช่แข็งในถังไนโตรเจนเหลวที่อุณหภูมิ -196 องศาเซลเซียส ซึ่งสามารถเก็บรักษาน้ำเชื้อได้เป็นปี ข้อดีของการเก็บน้ำเชื้อที่อุณหภูมิต่ำทำให้ง่ายแก่การจัดการและผสมไข่กับน้ำเชื้อในระหว่างการผสมเทียม เพราะน้ำเชื้อจะถูกเตรียมและเก็บรักษาไว้ก่อนซึ่งจะนำมาใช้ได้ทันที ทำให้การผสมเทียมทำได้สะดวก และรวดเร็วขึ้น โดยเฉพาะในกรณีที่แม่พันธุ์ตกไข่ไม่พร้อมกันก็สามารถใช้น้ำเชื้อแช่เย็น นำมาผสมกับไข่ได้ทันที โดยไม่ต้องรีดเอาน้ำเชื้อหดหายรัง ซึ่งจะทำให้ปลาเครียดและอาจเป็นโรคได้ง่าย นอกจากนี้พ่อพันธุ์ก็ไม่จำเป็นที่จะต้องเก็บไว้ในโรงเพาะพันธุ์ เช่นเดียวกับแม่พันธุ์จะสามารถเทียมได้ น้ำเชื้อที่ได้จากการเก็บแช่เย็นไว้ได้ อีกทั้งการดำเนินการน้ำเชื้อแช่เย็นทำได้สะดวกกว่าการดำเนินการเพาะพันธุ์ การเก็บน้ำเชื้อแบบแช่เย็น ยังเป็นแนวทางหนึ่งที่มีประโยชน์เป็นอย่างมากต่อการผสมเทียมปลาบางชนิด เช่นปลาดุกซึ่งไม่สามารถรีดน้ำเชื้อได้ เพราะการผสมเทียมปลาที่ไม่สามารถรีดน้ำเชื้อได้นั้นจำเป็นต้องนำปลา และ

ผ่าเอาอุณหภูมิมาบดขี้เพื่อให้ได้น้ำเชื้อไปผสมกับไข่ น้ำเชื้อที่เหลือใช้จะไม่สามารถเก็บไปใช้ได้ในภายหลัง เพราะสเปร์มเมื่อถูกกระตุนด้วยน้ำจะเคลื่อนที่เร็วมาก และจะหยุดการเคลื่อนที่ภายใน 1 นาทีเท่านั้น แต่ถ้าได้เก็บน้ำเชื้อแบบแข็งเย็นที่อุณหภูมิต่ำโดยเจือจางในสารละลายบัฟเฟอร์ที่เหมาะสมก็สามารถยึดระยะเวลาที่สเปร์มสามารถปฏิสนธิกันໄจ ออกໄไปได้นานขึ้นหลายสัปดาห์ และทำให้น้ำเชื้อถูกใช้อย่างมีประสิทธิภาพโดยไม่มีการสูญเสีย

การเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาแบบแข็งเย็นทำโดยการนำเอาน้ำเชื้อที่มีคุณภาพดีมาเจือจางในสารละลายบัฟเฟอร์ (sperm extender) พร้อมกับไส้สารที่ป้องกันไม่ให้เซลล์เป็นอันตรายในระหว่างการแข็งเย็น (cryoprotectant) แล้วจึงเอาไปบรรจุในหลอดบรรจุน้ำเชื้อพร้อมกับลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว ก่อนที่จะเก็บรักษาไว้ในในตู้เย็นเหลว (-196 องศาเซลเซียส) ซึ่งสามารถรักษาคุณภาพของน้ำเชื้อปลาได้เป็นเวลานานเป็นปี สำหรับในประเทศไทยการเก็บน้ำเชื้อปลาแบบแข็งเย็นยังมีอยู่น้อยมากเมื่อเทียบกับในต่างประเทศ เนื่องจากปลาส่วนใหญ่มีน้ำเชื้อที่สมบูรณ์ดีตลอดช่วงฤดูผสมพันธุ์wang ໄจ และหาได้ยากทำให้ไม่นิยมเก็บน้ำเชื้อแข็งเย็นจึงอาจไม่ใช้ในอนาคตแม้ว่าปัญหาการขาดแคลนน้ำเชื้อปลาจะมีปัจจัยพนัยคุ้มอยู่บ่อยครั้ง ในระหว่างการเพาะพันธุ์ปลา การเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาแบบแข็งเย็นยังมีบทบาทสำคัญต่อการปรับปรุงพันธุ์ปลาที่มีความสำคัญทางเศรษฐกิจเพื่อผลิตปลาที่โตเร็ว หรือทนทานต่อโรคให้มากขึ้นเพื่อสามารถควบคุมช่วงเวลาการผสมเทียมหรือการผสมข้ามพันธุ์ปลาชนิดต่างๆ ได้ง่ายขึ้น นอกจากนี้การลำเลียงน้ำเชื้อแข็งเย็นไปใช้ในการผสมเทียมก็ทำได้สะดวกกว่าการลำเลียงพ่อพันธุ์ โดยสามารถขนส่งไปภายในประเทศไทยและระหว่างประเทศได้ง่าย และยังสามารถใช้เป็นแนวทางในการพัฒนาการเก็บรักษาพันธุกรรมของธนาคารยีน (gene bank) หรือป้องกันการสูญเสียพ่อพันธุ์ปลาที่มีความสำคัญทางพันธุกรรม และยังอาจใช้เป็นแนวทางของการพัฒนาวิธีการเก็บรักษาตัวอ่อนของลูกปลาต่อไปในอนาคต อย่างไรก็ตามการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาแข็งเย็นมีแนวโน้มที่จะมีความสำคัญอย่างมากต่อการอนุรักษ์ปลาที่หายาก ใกล้สูญพันธุ์ หรือปลาที่มีการถลាយเพศซึ่งเพศผู้และเพศเมียจะพัฒนาถึงวัยเจริญพันธุ์ไม่พร้อมกัน นอกจากนี้ในบางครั้งการจับเพ้อเม่นพันธุ์ปลาจากแหล่งผสมพันธุ์wang ໄจ ได้ปลาเพศผู้และเพศเมียไม่พร้อมกันซึ่งก่อให้เกิดปัญหาในด้านการจัดการ เช่น ตัวเมียที่จับได้ก่อนมีไข่ที่ไม่สมบูรณ์ต้องใช้ชอร์โมนนิคกระตุ้นซึ่งต้องซังตัวผู้ไว้หลายวันทำให้ฟ้อปลาช้าและตายได้

ปลาตะเพียนขาว (*Puntius gonionotus*) และปลาดุกอุย (*Clarias macrocephalus*) เป็นปลาที่จัดเป็นบ้านของไทยที่คนไทยรู้จักกันดี และมีการเลี้ยงอย่างแพร่หลายทั่วประเทศไทย ปลาเหล่านี้แต่เดิมสามารถพบได้ในช่วงต้นของพลาเรีย เมือง ทำให้ปริมาณปลาในแหล่งน้ำต่างๆ ได้เปลี่ยนสภาพไปจากเดิม เนื่องจากการเพิ่มน้ำอย่างรวดเร็วของพลาเรีย เมือง ทำให้ปริมาณปลาในแหล่งน้ำต่างๆ ลดลง และไม่สามารถเพิ่มปริมาณให้มีมากได้เพียงพอแก่ความต้องการ การเพาะพันธุ์ปลาดังกล่าวก็ได้ประสบผลสำเร็จเป็นอย่างดีทั้งการเพาะพันธุ์

โดยการผสมเทียมและการเพาะพันธุ์เลียนแบบธรรมชาติ ชนิดหนึ่งที่นิยมในการบริโภค เพราะเลี้ยงง่าย โตเร็ว รสดี หากประกอบอาหารด้วยวิธีที่เหมาะสมก็จะลดปัญหาเรื่องก้างลงได้ ด้วยเหตุผลดังกล่าวราคาของปลาเนื้อจิ้งก้อนข้างดีและสม่ำเสมอเมื่อเทียบกับด้านทุนราคาก็ซื้อขายในท้องตลาดจะอยู่ประมาณ 21 – 48 บาท (กรมประมง, 2543) ปลาดุกอุยเป็นปลาที่ได้รับความนิยมในการบริโภคสูงเมื่อเปรียบเทียบกับปลาดุกชนิดอื่นๆ เช่นดุกด้าน ดุกเทศ ดุกลำพัน เป็นต้น เนื่องจากเป็นปลาที่มีรสชาติดี เนื้อนุ่morอย และยังเป็นปลาที่มีราคางาน่ายสูงกว่าปลาดุกชนิดอื่น ๆ (วิทย์ และคณะ, 2525) จึงมีการเพาะขยายพันธุ์ปลาดุกอุยกันอย่างกว้างขวาง แต่เนื่องจากปลาดุกเป็นปลาที่ไม่สามารถเก็บน้ำแข็งโดยการคงบริเวณส่วนท้องเหมือนปลาชนิดอื่น ๆ ได้ เพราะอัลตราปลาดุกจะอยู่ลึกลงไปในช่องห้องใต้ระบบทางเดินอาหาร ทำให้การเพาะขยายพันธุ์จึงต้องมีการผ่าห้องปลาดุกเพศผู้ เพื่อเอาอัลตราทามาบีโอน้ำแข็งออกมาระบบสมเทียมกับไจ ดังนั้นการใช้น้ำแข็งที่ได้มาจากการผ่าห้องปลาแต่ละครั้งจึงควรใช้ให้คุ้มค่าที่สุด เพราะน้ำแข็งที่เหลือใช้จะมีชีวิตอยู่ได้นานไม่เกิน 1 นาที ทำให้เกิดการสูญเสียน้ำแข็ง ดังนั้นวิธีการหนึ่งที่จะช่วยให้น้ำแข็งให้มีประสิทธิภาพจำเป็นต้องเก็บรักยาน้ำแข็งปลา

ในปัจจุบันการเก็บรักยาน้ำแข็งแบบแช่เย็นและแบบแช่แข็งในต่างประเทศนิยมทำในปลาที่มีความสำคัญทางเศรษฐกิจและใกล้สูญพันธุ์ทั้งปานาน้ำจืด และปลาทะเล เช่น ปลากระพงขาว ปลา salmon ปลา channel catfish ปลา sea bream และปลา Atlantic croaker เป็นต้น น้ำแข็งแช่เย็นนิยมเก็บรักษาใน tissue culture flasks แต่น้ำแข็งแช่แข็งนิยมเก็บรักษาในหลอดฟาง (straw) การเก็บรักยาน้ำแข็งปลาแบบแช่เย็นทำได้ 2 วิธีได้แก่ การเก็บโดยไม่เจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ (undiluted milt) และ การเก็บโดยเจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ (diluted milt) โดยทั่วไปแล้วการเก็บรักยาน้ำแข็งแบบแช่เย็นโดยไม่เจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ทำได้ง่ายและไม่สลับซับซ้อนเหมือนกับการเก็บน้ำแข็งแช่เย็นเจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ อย่างไรก็ตามระยะเวลาที่สามารถเก็บรักยาน้ำแข็งได้นั้นมีความแตกต่างกันไปขึ้นอยู่กับเทคนิคการเก็บรักษา และชนิดของปลาซึ่งอาจจะเก็บได้ตั้งแต่ 2-3 ชั่วโมง จนถึง 2-3 เดือน (Scott และ Baynes, 1980) ปัจจัยที่มีผลต่อระยะเวลาการเก็บรักยาน้ำแข็งแช่เย็นที่ไม่เจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์เท่าที่รายงานมา ได้แก่การให้ออกซิเจนสมบท (Stoss และคณะ, 1987) ส่วนการเก็บรักยาน้ำแข็งโดยเจือจางด้วยสารละลายน้ำฟเฟอร์ จะมีความยุ่งยากกว่า เพราะจำเป็นต้องใช้ตัวละลายที่เหมาะสมที่ไม่กระตุ้นให้สเปร์มเคลื่อนที่ระหว่างการเก็บแช่เย็น แต่การเก็บโดยวิธีนี้ก็สามารถควบคุมการเปลี่ยนแปลงทางเคมีที่อาจเกิดขึ้นในน้ำแข็งระหว่างการแช่เย็น ได้ดีกว่า การเก็บน้ำแข็งโดยไม่เจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ (Stoss, 1983) การเก็บรักยาน้ำแข็งปลาแบบแช่แข็งสามารถเก็บรักยาน้ำแข็งได้นานเป็นปี เมื่อต้องการใช้น้ำแข็งแช่แข็งในการผสมเทียมกับนำหลอดบรรจุน้ำแข็งมาละลายโดยการเพิ่มอุณหภูมิ ดังนั้นความสำเร็จของการเก็บรักยาน้ำแข็งปลาแช่แข็งขึ้นอยู่กับปัจจัยหลายอย่างเช่น ชนิดของสารละลายน้ำฟเฟอร์ และชนิดสาร cryoprotectants ที่เหมาะสม (Rana และ McAndrew, 1989) อัตราการลดอุณหภูมิกันแข็ง (freezing)

และการเพิ่มอุณหภูมิขณะลามน้ำเชื้อแข็ง (Scott และ Baynes, 1980) นอกจากนี้ความแปรปรวนของคุณภาพน้ำเชื้อปลาที่เกิดขึ้นในถุงพัฒนาซึ่งวางไว้ และ เทคนิคของการทำน้ำเชื้อปลาแข็ง ก็มีผลทำให้ความสำเร็จของการทำน้ำเชื้อแข็งแต่ละครั้งแตกต่างกันไป โดยทั่วไปน้ำเชื้อของปลา (milt) ประกอบด้วยสเปร์ม (sperm) และของเหลวที่หล่อเลี้ยง (seminal fluid) โดยที่สเปร์มจะไม่เคลื่อนที่ขณะอยู่ในถุงอัมพาท หรือของเหลวที่หล่อเลี้ยง แต่จะมีการเคลื่อนที่อย่างรวดเร็วมากเมื่อถูกกระตุ้นด้วยสภาพแวดล้อมภายนอก และจะหยุดเคลื่อนที่ภายใน 1 นาทีหลังจากถูกกระตุ้น กลไกที่ควบคุมการเคลื่อนที่ของสเปร์ม ปลาโน้นี้จัดพับว่าสารละลายที่มีค่า osmolarity ต่ำกว่า (hypotonicity) ระดับที่พบใน seminal fluid จะกระตุ้นให้สเปร์มเคลื่อนที่ แต่ในปลาที่เหล่าน้ำสารละลายที่มีค่า osmolarity สูงขึ้น (hypertonicity) จะกระตุ้นให้สเปร์มเคลื่อนที่ (Morisawa และคณะ, 1983) ดังนั้นการใช้สารละลายน้ำฟเฟอร์ที่เหมาะสมในการเก็บรักยาน้ำเชื้อ จึงมีความสำคัญมาก เพราะทำให้สเปร์มไม่ถูกกระตุ้นให้เคลื่อนที่ขณะอยู่ในระหว่างการทำน้ำเชื้อแข็ง

ในการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาจะเพียงขาวและปลาดุกอุยทั้งแบบแข็งเย็น และแบบแข็งเย็นเป็นสิ่งจำเป็นสำหรับการจัดการการเพาะพันธุ์ปลาให้มีประสิทธิภาพมากขึ้น เนื่องจากทำให้การเพาะพันธุ์มีความสะดวกขึ้น ไม่ต้องหั่งพ่อพันธุ์ไว้ในโรงเพาะฟิก ทำให้ลดการใช้พื้นที่ภายในโรงเพาะฟิก แต่การที่จะประสานความสำเร็จในการพัฒนาเทคโนโลยีเหล่านี้จำเป็นต้องสามารถควบปัจจัยต่างๆที่เกี่ยวข้องให้ได้ เช่น ความสมบูรณ์ของน้ำเชื้อสอดที่ใช้ทำน้ำเชื้อแข็ง และกระบวนการในการทำน้ำเชื้อแข็งเย็น และแข็ง ได้แก่ ส่วนประกอบของน้ำยาที่ใช้ในการเก็บรักษาที่เหมาะสม อัตราส่วนน้ำเชื้อต่อน้ำยา ระยะเวลาที่ผสานสารไครโอลิฟร์ที่ชนิดและความเข้มข้นของสารไครโอลิฟร์ที่อัตราการลดอุณหภูมิก่อนการแข็งเย็น และเทคนิคต่าง ๆ ก่อนการแข็งเย็นและขณะการเก็บรักษา ตลอดจนวิธีการนำไปใช้ผสมเทียมกับไจ'

2. วัสดุประสงค์ของโครงการ

2.1 ศึกษาเปรียบเทียบประสิทธิภาพของน้ำยาน้ำฟเฟอร์สูตรต่าง ๆ ใช้เจือจางน้ำเชื้อ (sperm extender) และปัจจัยชนิดต่างๆที่มีผลต่อระยะเวลาการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาจะเพียงขาว และปลาดุกอุยแบบแข็งเย็น

2.2. ศึกษาชนิดของไครโอลิฟร์ที่เหมาะสมในการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาจะเพียงขาว และปลาดุกอุยแบบแข็งเย็น

2.3 เพื่อพัฒนาเทคโนโลยีในการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาจะเพียงขาว และปลาดุกอุยแบบแข็งเย็นและแบบแข็งเย็น

3. ประโยชน์ที่ได้รับ

3.1 ทราบวิธีการที่เหมาะสมในการเก็บรักยาน้ำแข็งปลาตะเพียนขาว และปลาดุกอุยแบบแช่เย็น และแบบแช่แข็ง ซึ่งข้อมูลดังกล่าวสามารถนำไปใช้ในการพัฒนางานวิจัยเก็บรักยาน้ำแข็งปลาชนิดอื่นๆ ที่หาได้ยากหรือใกล้สูญพันธุ์ต่อไปในอนาคต

3.2 ทำให้ทราบถึงชนิดของสารละลายน้ำฟเฟอร์ที่ใช้เจือจางน้ำแข็งปลาตะเพียนขาว และปลาดุกอุย และไครโอลอเรทเทนที่ควรใช้ในการเก็บรักยาน้ำแข็งแช่แข็ง ทำให้การเพาะพันธุ์ปลา มีความสะดวก ขึ้น

3.3 ได้พัฒนาเทคโนโลยีการเก็บรักยาน้ำแข็งปลาแบบแช่เย็นและแบบแช่แข็งเพื่อการผสมเทียมปลาโดยสามารถเก็บรักยาน้ำแข็งปลาได้ในระยะเวลาที่นานขึ้นเพื่อใช้ประโยชน์สูงสุดในการผสมเทียมปลา ซึ่งสามารถถ่ายทอดเทคโนโลยีไปยังนักวิชาการประมง และเกษตรกรผู้เพาะพันธุ์ปลา

4. นิยามศัพท์เฉพาะ

1. cryopreservation : การเก็บรักษาเซลล์สืบพันธุ์หรือเนื้อเยื่ออ่อนสิ่งมีชีวิตทั้งพืชและสัตว์ ได้แก่ การเก็บรักษาเซลล์ไว้ น้ำแข็งตัวผู้ ตัวอ่อน หรืออวัยวะของสิ่งมีชีวิตโดยผ่านกระบวนการแช่แข็ง แล้วนำไปเก็บรักษาไว้ในถังในไตรเจนเหลวที่อุณหภูมิ -196 องศาเซลเซียส

2. cryoprotectant : สารป้องกันมิให้เซลล์เป็นอันตรายในกระบวนการแช่แข็ง

3. extender : น้ำยาเจือจางน้ำแข็งเพื่อการเก็บรักษาแบบแช่เย็นหรือแช่แข็ง

4. freezing : กระบวนการลดอุณหภูมิในการแช่แข็ง

5. thawing : กระบวนการเพิ่มอุณหภูมิหรือการละลายน้ำแข็งแช่แข็ง

6. equilibration time : ระยะเวลาภายหลังผสมน้ำแข็งกับน้ำยาที่มีส่วนผสมของสารไครโอลอเรทเทนท์

7. chilled storage of milt : การเก็บรักยาน้ำแข็งด้วยการแช่เย็นที่อุณหภูมิ 0-4 องศาเซลเซียส

5. ผลงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

ความสำเร็จของการเก็บรักยาน้ำแข็งปลาแบบแช่เย็นขึ้นอยู่กับการควบคุมไม่ให้สเปร์มที่เจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ (sperm extender) ถูกกระตุ้นให้เคลื่อนที่ขณะเก็บรักษา เนื่องจากเป็นที่ทราบกันดี โดยทั่วไปแล้วว่า น้ำแข็งของปลา น้ำจีด เมื่อถูกกระตุ้นด้วยน้ำ จะเคลื่อนที่อย่างรวดเร็วและหยุดเคลื่อนที่ภายในเวลาประมาณ 1 นาที ดังนั้นการเลือกใช้สารละลายน้ำฟเฟอร์ ต้องมีความเหมาะสมเพื่อจะมีผลกระตุ้นให้สเปร์มเคลื่อนที่ได้ ซึ่งนั่นหมายถึงความล้มเหลวในการเก็บรักยาน้ำแข็ง เพราะ สเปร์มไม่

สามารถปฏิสนธิกับไข่ได้ นอกจากรูปปัจจัยนิดต่างๆที่มีผลต่อระยะเวลาการเก็บรักยาน้ำเชื้อคือจะต้องศึกษาให้ทราบแน่ชัดว่าปลาชนิดใดต้องการปัจจัยอะไรเฉพาะบ้างหรือไม่เพื่อเก็บรักยาน้ำเชื้อให้คงคุณภาพนานที่สุด กรอบแนวความคิดของโครงการได้มุ่งศึกษาเกี่ยวกับการเลือกสารละลายน้ำฟเฟอร์ ใช้ที่เหมาะสม การใส่ออกซิเจนสมบทและบำบูดภูมิชีวนะในการเก็บรักษาดังที่ปรากฏในงานวิจัยเหล่านี้

Morisawa และคณะ (1983) ได้ศึกษาการเคลื่อนที่ของสเปร์มของปลาฯน้ำจีดหลายชนิด เช่น ปลาในปลาดุก พบว่า osmotic pressure ที่มีค่าลดลงจะมีผลในการกระตุ้นทำให้สเปร์มเคลื่อนที่มากขึ้น Bates และคณะ (1996) ได้เสนอว่า osmolarity ที่มีค่าลดลงจะมีผลในการกระตุ้นให้สเปร์มของปลา channel catfish เคลื่อนที่เร็วกัน ซึ่งอาจเป็นลักษณะปกติที่เกิดขึ้นใน Superorder Ostariophysi ในการทางตรงกันข้ามสเปร์มของปลาทะเลจะเคลื่อนที่มากขึ้น เมื่อถูกกระตุ้นด้วยสารละลายน้ำที่มีค่า osmotic pressure สูงกว่าระดับที่พบใน seminal fluid จะนั้นการที่จะเก็บน้ำเชื้อแข็งเย็นได้นานจึงควรเจือจากน้ำเชื้อด้วยสารละลายน้ำฟเฟอร์ที่มีค่า osmolarity เท่ากับระดับที่พบใน seminal fluid เพราะจะช่วยป้องกันมิให้สเปร์มถูกกระตุ้นให้เคลื่อนที่ได้ เนื่องจากเมื่อสเปร์มเริ่มเคลื่อนที่ จะมีการเคลื่อนที่อย่างรวดเร็วมาก และจะหยุดเคลื่อนที่ภายในเวลาประมาณ 1 นาทีเท่านั้น

Stoss และคณะ (1987) ได้ศึกษาการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลา rainbow trout แข็งเย็นโดยไม่เจือจากด้วยสารละลายน้ำฟเฟอร์ พบรูป ความสูงของน้ำเชื้อที่เก็บไม่ควรเกิน 5-6 มิลลิเมตร ขณะเก็บแข็งเย็น เพื่อให้สเปร์มได้มีอากาศถ่ายเทอย่างเพียงพอ

DiLauro และคณะ (1994) ศึกษาการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลา Atlantic sturgeon แข็งเย็นโดยไม่เจือจากสารละลายน้ำฟเฟอร์ ไว้บนน้ำแข็ง และให้ออกซิเจนสมบททุกวันพบว่า น้ำเชื้อสามารถเก็บได้เป็นระยะเวลา 5 วัน โดยที่คุณภาพของสเปร์มไม่เปลี่ยนแปลง

Satterfield และ Flickinger (1995) ได้นำน้ำเชื้อปลา Walleye จำนวน 8 ml มาเจือจากด้วยสารละลายน้ำฟเฟอร์ในอัตราส่วน น้ำเชื้อ : สารละลายน้ำฟเฟอร์ 1:2 ภายในกล่องแซนวิช (Plastic Rubbermaid sandwich container) ขนาด 11.4 x 10.8 ซม. แล้วจึงเก็บแข็งเย็นในตู้เย็นที่อุณหภูมิ 4 องศา เชลเซียส พร้อมทั้งอัดออกซิเจนสมบททุกวัน ปรากฏว่า น้ำเชื้อแข็งเย็นที่เก็บไว้นาน 5 วัน สามารถปฏิสนธิไปปลาได้ดี มีอัตราการปฏิสนธิเท่ากับการใช้น้ำเชื้อสดที่รีดออกมาใหม่ๆ

Christensen และ Tiersch (1996) ได้นำน้ำเชื้อปลา Channel catfish มาเจือจากในสารละลายน้ำฟเฟอร์ Hank's balanced salt solution แล้วเก็บในภาชนะต่างๆกัน ที่อุณหภูมิ 4 องศา เชลเซียส ทั้งในสภาพให้ออกซิเจน และไม่ให้ออกซิเจนสมบท ปรากฏว่า น้ำเชื้อที่เก็บในถุงพลาสติก Zip-loc ที่ให้ออกซิเจนสมบท สามารถเก็บรักษาได้ในระยะเวลาที่นานกว่าน้ำเชื้อที่เก็บโดยไม่ให้ออกซิเจนสมบท

สำหรับงานวิจัยด้านการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาแบบแข็งเย็นมีหลักการทำงานที่คล้ายกันแต่ความสำเร็จที่ได้ส่วนมากแล้วมีความแตกต่างกันไปในปลาแต่ละชนิดทั้งในเรื่องของชนิดและความเข้มข้นของ

cryoprotectants ที่ใช้ อัตราการลดอุณหภูมิแช่แข็ง และ อัตราการเพิ่มอุณหภูมิเพื่อลดลายน้ำเชื้อแข็ง ดังนั้นการแช่แข็งน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว และปลาดุกอุยจึงต้องเริ่มจากการนำเอาสารละลายบีฟเฟอร์ที่เหมาะสมสำหรับปลาแต่ละชนิดซึ่งไม่กระตุนให้สเปร์มเคลื่อนที่มาเจือจางน้ำเชื้อ แล้วจึงนำไปผสมด้วย cryoprotectants ชนิดต่างๆ ที่เวลาต่างๆ กันเพื่อความเป็นพิษของ cryoprotectants ที่อาจมีต่อสเปร์ม จากนั้นจึงใช้อัตราการลดอุณหภูมิแช่แข็ง และ อัตราการเพิ่มอุณหภูมิเพื่อลดลายน้ำเชื้อที่แตกต่างกันโดยมีสมมติฐานว่าความสำเร็จในการแช่แข็งน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว และปลาดุกอุยขึ้นอยู่กับการเลือกใช้ชนิดและระดับของ cryoprotectants ที่เหมาะสม และ การลดหรือเพิ่มอุณหภูมิอย่างเหมาะสมดังที่ปรากฏในงานวิจัยเหล่านี้

นลินี มารคเม้น และคณะ (2526) ได้ทำการเก็บน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาวแช่แข็งด้วยสารละลายบีฟเฟอร์ที่มี lecithin และ mannitol เป็นองค์ประกอบ ปรากฏว่าประสบความล้มเหลว

Gwo และคณะ (1991) ได้ศึกษาการเก็บน้ำเชื้อปลา Atlantic croaker แบบแช่แข็ง พบว่า sperm extender ที่ประกอบด้วย เกลือแกง กลูโคส และ ชูโครส สามารถใช้เจือจางน้ำเชื้อขณะทำการแช่แข็ง โดยมีประสิทธิภาพเทียบเท่ากับ sperm extender ชนิดอื่นๆ ที่มีความ слับซับซ้อน หรือมีสารเคมีหลายชนิด เป็นองค์ประกอบ และยังพบว่าอัตราการลดอุณหภูมิแช่แข็งตั้งแต่ -10 องศาเซลเซียส/นาที จนถึง -150 องศาเซลเซียส/นาที ไม่มีผลต่ออัตราการปฏิสนธิขยะนานาพิสัยกับไข่

Rana และ McAndrew (1989) รายงานการทำน้ำเชื้อปลา尼ลแช่แข็งโดยเจือจางน้ำเชื้อในสารละลาย Ringer ที่มี methanol เป็น cryoprotectant ที่ระดับต่างๆ กัน ในหลอดพ่างขนาด 0.5 ml. พบว่า การใช้ methanol 10 เปอร์เซ็นต์ ให้ผลดีที่สุดในการปักป้องเซลล์ และการลดอุณหภูมิขยะแช่แข็งในอัตราที่แตกต่างกัน ตั้งแต่ 5 องศาเซลเซียส/นาที จนถึง 50 องศาเซลเซียส/นาที ก่อนเก็บในไนโตรเจนเหลว ไม่มีผลต่ออัตราการปฏิสนธิ

Conget และคณะ (1996) ใช้ cryoprotectant ต่างๆ ชนิด ในการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลา rainbow trout แบบแช่แข็ง พบว่า การใช้ dimethyl sulfoxide (DMSO) ร่วมกับ sucrose ให้ผลดีที่สุดในการทำน้ำเชื้อแช่แข็ง โดยระยะเวลาที่เจือจางน้ำเชื้อใน cryoprotectant ก่อนทำการแช่แข็งไม่ควรเกิน 10 นาที และการลดอุณหภูมิขยะแช่แข็งอย่างรวดเร็ว (30 องศาเซลเซียส/นาที) มีผลทำให้สเปร์มมีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนไหวที่สูงกว่าการลดอุณหภูมิอย่างช้าๆ (1 องศาเซลเซียส/นาที และ 10 องศาเซลเซียส/นาที)

Tiersch และคณะ (1994) ได้นำน้ำเชื้อปลา channel catfish มาแช่แข็งโดยผสม cryoprotectant ต่างๆ ชนิด และ Hank's balanced salt solution ลงไปในน้ำเชื้อ พบว่า methanol ให้ผลดีที่สุดในการเก็บรักษาน้ำเชื้อโดยที่สเปร์มมีการเคลื่อนที่ และมีความสามารถในการปฏิสนธิกับไข่เทียบเท่ากัน การใช้น้ำเชื้อสดที่รีดออกมามีใหม่ๆ

6. วิธีดำเนินการ

6.1 การรวมน้ำเชื้อและประเมินคุณภาพน้ำเชื้อ

พ่อพันธุ์ปลาตะเพียนขาว และปลาดุกอุยได้ถูกรวบรวมและดำเนินการบริเวณ จังหวัดชลบุรี และจะเชิงเทรามาอย่างโรงเพาะพัฒนา คณะวิทยาลัยนรภพ ในช่วงฤดูผสมพันธุ์วางไข่ ปลาได้ถูกซึ่งน้ำหนัก วัดความยาว ก่อนที่จะนำน้ำเชื้อออกมานำเสนอประเมินคุณภาพของน้ำเชื้อ การประเมินคุณภาพน้ำเชื้อจะพิจารณาจาก parameter ที่สำคัญ ได้แก่ การเคลื่อนที่ของสเปร์ม (sperm motility) ที่วัดออกมานเป็นเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์ม (percentage of motile sperm) ปลาตะเพียนขาวถูกสลบด้วยยาสลบแล้วเช็คบริเวณห้องท้องให้แห้งสนิท จากนั้นจึงออกแรงกดบริเวณห้องเบ้าๆ เพื่อรวมรวมตัวอย่างน้ำเชื้อ (ประมาณ 1-2 มิลลิลิตรจากปลาแต่ละตัว) ไปประเมินคุณภาพน้ำเชื้อทันทีในห้องปฏิบัติการ แต่ปลาดุกอุยจะถูกผ่าห้องเอ้าอัมทะออกมานำเสนอรวมน้ำเชื้อ แล้วล้างถุงอัมทะปลาดุกอุยให้สะอาดด้วย 0.85% NaCl โดยพายามล้างเอ้าเลือดที่ติดรอบถุงอัมทะออกໄไป และนำถุงอัมทะปลาดุกอุยวางบนajan แก้วที่แห้งและอยู่บนน้ำแข็ง จากนั้นตัดถุงอัมทะที่บริเวณปลายแล้ว รีดเอ้าแต่น้ำเชื้อออกมาน้ำเชื้อที่ใช้ในการศึกษาจะถูกรวมจากตัวผู้ชายตัว (pooled milt samples) ประมาณ 3-6 ตัว เพื่อลดความแปรปรวนของคุณภาพน้ำเชื้อ (individual variation) น้ำเชื้อที่มีคุณภาพดีเท่านั้นที่จะถูกนำมาใช้ในการทำน้ำเชื้อแช่แข็ง โดยต้องเป็นน้ำเชื้อที่มีลักษณะขาวซุ่น และไม่มีเมือก หรือ เลือดปน และจะต้องมีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มที่สูง (มากกว่า 80 เปอร์เซ็นต์) เท่านั้น น้ำเชื้อที่มีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มต่ำกว่า 80 เปอร์เซ็นต์ จะไม่นำมาใช้ในการทดลองเพื่อให้มั่นใจว่าจะเริ่มการทดลองน้ำเชื้อปลาเมื่อกลางวันที่ดีพอ พ่อพันธุ์ที่มีน้ำเชื้อที่มีคุณภาพดี ผ่านหลักเกณฑ์ที่วางไว้ ก็จะถูกนำมาประเมินน้ำเชื้อเพื่อนำไปทำน้ำเชื้อแช่แข็ง โดยการใช้หลอด syringe รวมรวมน้ำเชื้อไปใส่ใน tissue culture flask แล้ว จึงเก็บไว้บนน้ำแข็ง หรือจีจ่องด้วยสารละลายบีฟเฟอร์ชนิดต่างๆเพื่อรักษาคุณภาพสเปร์มไม่ให้มีการเปลี่ยนแปลง น้ำเชื้อเหล่านี้จะถูกเก็บไว้บนน้ำแข็งอย่างมากไม่เกิน 1 ชั่วโมงในระหว่างขั้นตอนการทำน้ำเชื้อแช่แข็งและแช่แข็ง

การประเมินสเปร์มที่มีชีวิตของน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว และปลาดุกอุยที่ถูกเจือจางด้วยสารละลายบีฟเฟอร์ชนิดต่างๆทำโดยการนำเอาน้ำเชื้อที่ถูกเจือจาง (5 μl) มาเยื่อมสีด้วยสารละลาย eosin-nigrosin (5 μl) ตามวิธีการของ Fribourgh (1966) และจึงสูมนับจำนวนสเปร์มที่มีชีวิตซึ่งจะไม่ติดสีข้อม (viable sperm) และจำนวนสเปร์มที่ตายซึ่งจะติดสีข้อม (dead sperm) โดยสูมนับไม่ต่ำกว่า 250 ตัว/สไลด์ และนับ 3 ชั้ต่อชุดการทดลอง โดยการใช้กล้องจูลทรรศน์กำลังขยาย 400 เท่า และจึงคำนวณกลับหาเปอร์เซ็นต์ของสเปร์มที่มีชีวิต

เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์ม (percentage of motile sperm) ประเมินจาก จำนวนสเปร์มที่เคลื่อนที่ไปข้างหน้าอย่างรวดเร็วเมื่อถูกกระตุ้นด้วย 0.4% NaCl โดยแบ่งระดับที่สเปร์มเคลื่อนที่ไว้ 6 ระดับ คือ สเปร์มที่เคลื่อนที่ได้ 0%, 20%, 40%, 60%, 80% และ 100% (Vuthiphandchai and Zohar, 1999)

6.2 การเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว และปลาดุกอุยแบบแช่เย็น

นำน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาวจะรวมจากตัวผู้หลายตัว (pooled samples) เพื่อให้ได้น้ำเชื้อ 6-8 ml (3 ชั้น/ชุดการทดลอง) นำน้ำเชื้อจะถูกดูดด้วย syringe ก่อนนำไปจ่อจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ 5 ชนิด ได้แก่ cortland solution, Hank's balanced salt solution (HBSS), calcium-free Hank's balanced salt solution (Ca-F HBSS หรือ Ca-F), extender 7 และ extender 13 ในอัตราส่วน 1:1 โดยนำน้ำเชื้อสัดปริมาตร 1 มิลลิลิตรใส่ใน tissue culture flask ขนาด 75 มิลลิลิตรแล้วใส่สารละลายน้ำฟเฟอร์ลงไป 1 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากันเบาๆ แล้วนำไปเก็บในที่ควบคุมอุณหภูมิ 2-4 องศาเซลเซียส ตลอดการทดลอง สำหรับกลุ่มควบคุมใช้น้ำเชื้อที่รีดออกมาใหม่ๆ โดยเก็บใน tissue culture flask ที่ควบคุมอุณหภูมิ 0-2 องศาเซลเซียส เช่นกัน การสูบตัวอย่างน้ำเชื้อของทุกชุดการทดลองจะทำทุกวันฉะ 1 ครั้งเพื่อประเมินเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์ม จนกระทั่งสเปร์มหยุดเคลื่อนที่ เพื่อทราบช่วงระยะเวลาที่สามารถเก็บรักยาน้ำเชื้อ ก่อนที่สเปร์มจะหยุดเคลื่อนที่เมื่อถูกกระตุ้นด้วยน้ำ การทดลองในช่วงต่อมานำน้ำเชื้อมาจ่อจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ที่สามารถเก็บรักยาน้ำเชื้อได้นานที่สุดในอัตราส่วน 1:1, 1:2 หรือ 1:4 เปรียบเทียบกับการแช่เย็นน้ำเชื้อสัดดังที่ได้กล่าวมาแล้ว ชนิดของสารละลายน้ำฟเฟอร์ที่เหมาะสมในการเก็บรักยาน้ำเชื้อ เช่นทราบจากการพิจารณาสารละลายน้ำฟเฟอร์ที่สามารถเก็บรักยาน้ำเชื้อไว้ได้นานที่สุดก่อนที่การเคลื่อนที่ของสเปร์มจะลดลงหรือหยุดเคลื่อนที่เมื่อถูกกระตุ้นด้วย 0.4 % NaCl

นำน้ำเชื้อปลาดุกอุยรวมจากปลา 10-15 ตัว (pooled milt samples) โดยเอาอัณฑะปลาออกมานำมาใช้กรรไกรตัดอัณฑะเป็นชิ้นเล็กๆ แล้วนำไปปั๊บผ้าขาวบางให้ได้น้ำเชื้อออกมา การนำน้ำเชื้อมาจ่อจางทำเช่นเดียวกับปลาตะเพียนขาว โดยนำน้ำเชื้อมาจ่อจางด้วยการเลือกใช้สารละลายน้ำฟเฟอร์ 4 ชนิด ได้แก่ HBSS, extender 7, extender 13 และ Cortland solution ในอัตราส่วน 1: 1 แล้วนำไปแช่เย็นที่อุณหภูมิ 0-2 องศาเซลเซียส จึงประเมินการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่เวลาต่างๆ กันหลังการแช่เย็น การทดลองในช่วงต่อมานำน้ำเชื้อมาจ่อจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ที่สามารถเก็บรักยาน้ำเชื้อไว้ได้นานที่สุดในอัตราส่วน 1:1, 1:2 หรือ 1:4 เปรียบเทียบกับการแช่เย็นน้ำเชื้อสัด

6.3 การเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว และปลาดุกอุยแบบแช่แข็ง

6.3.1 ศึกษาความเข้มข้นของ cryoprotectant ที่มีต่อการเคลื่อนที่ของสเปร์ม

ในขั้นตอนนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อต้องการทราบความเข้มข้นของ cryoprotectant ที่เหมาะสมก่อนที่จะนำไปใช้ในการทำน้ำแข็งแบบแช่แข็ง การทดลองเริ่มจากน้ำแข็งของปลาตะเพียนขาวมาเจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ที่เหมาะสม (ทราบจากการทดลองข้อ 6.2) โดยใช้น้ำแข็งที่รวมรวมมา 5 มิลลิลิตรเจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ในอัตราส่วน 1:1 โดยปริมาตร ภายใน tissue culture flask ขนาด 75 cm^3 ในขณะเดียวกัน cryoprotectant ชนิดต่างๆ จะถูกเตรียมขึ้นมาด้วยการใช้สารละลายน้ำฟเฟอร์ที่เหมาะสมเป็นตัวทำละลายแล้วผสมเข้ากับน้ำแข็งที่ถูกเจือจางในอัตราส่วน 1:1 เช่นกันเพื่อให้ได้ระดับความเข้มข้นสุดท้ายของ cryoprotectant ตามที่ต้องการ ในแต่ละชุดการทดลองทำ 3 ชั้นโดยใช้น้ำแข็งเจือจาง 0.5 มิลลิลิตรผสมกับสารละลายน้ำฟเฟอร์ 0.5 มิลลิลิตร และทดลองที่อุณหภูมิห้อง

cryoprotectant ที่ใช้ทดสอบกับน้ำแข็งปลาตะเพียนขาวได้แก่ DMSO, acetamide, methanol, formamide, sucrose, propylene glycol, glycerol, ethanol และ ethylene glycol สำหรับ cryoprotectant แต่ละชนิดถูกผสมไปในน้ำแข็งที่ถูกเจือจางเพื่อให้มีความเข้มข้นสุดท้ายเป็น 5%, 10%, 15% และ 20% การเช็คเปอร์เซ็นต์ของสเปร์มที่เคลื่อนที่ในการทดลองนี้จะทำในระยะเวลาต่างๆ กันหลังจากใส่ cryoprotectant ลงไปในน้ำแข็งที่ถูกเจือจาง โดยเปรียบเทียบเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มกับค่าความคงที่ใช้น้ำแข็งที่เจือจางด้วย 0.9% NaCl

การประเมินความเป็นพิษของ cryoprotectant ที่มีต่อการเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาคุกอยู่ทำโดยใช้สาร cryoprotectant ชนิดต่างๆ ได้แก่ propylene glycol, glycerol, formamide, acetamide และ ethylene glycol น้ำแข็งปลาคุกอยู่ถูกเจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ที่เหมาะสมและสารไครโอลิปอฟทีคอล์ฟที่ให้ได้ความเข้มข้นสุดท้าย 5%, 10%, 15% และ 20% ใน tissue culture flask ที่อุณหภูมิห้อง แล้วประเมินการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่ระยะเวลาต่างๆ กัน

6.3.2 ศึกษาการแช่แข็งน้ำแข็งปลา

การผลิตน้ำแข็งปลาตะเพียนขาว และปลาคุกอยู่แบบแช่แข็งสำหรับแต่ละชุดการทดลองที่ใช้อัตราการลดอุณหภูมิต่างกันเริ่มจากการนำเอาน้ำแข็งของปลาแต่ละชนิดมาประมาณ 2 มิลลิลิตรมาเจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ที่เหมาะสม (C-F HBSS) ในอัตราส่วน 1:1 แล้วนำน้ำแข็งเจือจางไปเจือจางต่อในสารละลายน้ำไครโอลิปอฟทีคอล์ฟที่เหมาะสมในอัตราส่วน 1:1 แล้วปล่อยน้ำแข็งเจือจางไว้ 10 นาที เพื่อให้เกิดสภาพสมดุลย์ของสารละลายน้ำ (equilibrium) ที่อุณหภูมิห้อง (25 องศาเซลเซียส) ก่อนที่จะถูกรวบรวมไว้ในหลอดฟางขนาด 0.25 มิลลิลิตรเพื่อนำไปแช่แข็งต่อไป การแช่แข็งน้ำแข็งใช้เครื่องมือ controlled-rate programmable freezer (model CL-3000 ของ CryoLogic ประเทศไทย)

การแข็งน้ำเชือปลาตะเพียนขาวใช้ DMSO เป็นสารไครโอลอเรทแทนที่ด้วยการใช้ Ca-F HBSS เป็นสารละลายน้ำฟเฟอร์ โดยแบ่งชุดการทดลองในลักษณะ Factorial experimental design กล่าวคือ ใช้ความเข้มข้นสุดท้ายของสารละลายน้ำ DMSO เป็น 5%, 10%, 15%, และ 20% และใช้อัตราการลดอุณหภูมิ 3 อัตราได้แก่ 3, 5 และ 10 องศาเซลเซียส/นาที การลดอุณหภูมิเริ่มจากอุณหภูมิห้อง 25 องศาเซลเซียส จนถึงอุณหภูมิสุดท้าย -20 องศาเซลเซียสก่อนนำไปแข็งในตู้เย็นเหลว แต่ในขณะที่ใช้อัตราการลดอุณหภูมิแตกต่างกันนี้จะมีการควบคุมให้อุณหภูมิหยุดคงที่ๆ 2, 0, -2 และ -4 องศาเซลเซียสนาน 0.5 หรือ 2 นาที (holding temperature) ก่อนที่จะลดอุณหภูมิต่อไป และเมื่อลดอุณหภูมิถึงอุณหภูมิสุดท้าย -20 องศาเซลเซียสก็ควบคุมให้หยุดคงที่นาน 0.5 หรือ 2 นาที เช่นกันก่อนนำไปอุณหภูมิลดต่อไปในลักษณะของ free fall แล้วนำไปแข็งในตู้เย็นเหลวทันทีโดยทดลอง 3 ชุด

การแข็งน้ำเชือปลาคุกอยู่ใช้ propylene glycol, glycerol และ formamide ซึ่งมีความเป็นพิษต่ำ เป็นสารไครโอลอเรทแทนที่ด้วยการใช้ Ca-F HBSS เป็นสารละลายน้ำฟเฟอร์ โดยแบ่งชุดการทดลองในลักษณะ Factorial experimental design กล่าวคือ ใช้ความเข้มข้นสุดท้ายของสารละลายน้ำไครโอลอเรทได้ต่ำชนิดเป็น 5%, 10%, 15%, และ 20% และใช้อัตราการลดอุณหภูมิ 3 อัตราได้แก่ 3, 5 และ 10 องศาเซลเซียส/นาที การลดอุณหภูมิเริ่มจากอุณหภูมิห้อง 25 องศาเซลเซียส จนถึงอุณหภูมิสุดท้าย -40 องศาเซลเซียสก่อนนำไปแข็งในตู้เย็นเหลว แต่ในขณะที่ใช้อัตราการลดอุณหภูมิแตกต่างกันนี้จะมีการควบคุมให้อุณหภูมิหยุดที่อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียสนาน 0.5 นาที (holding temperature) ก่อนที่จะลดอุณหภูมิต่อไป และเมื่อลดอุณหภูมิถึงอุณหภูมิสุดท้าย -40 องศาเซลเซียสก็ควบคุมให้หยุดที่อุณหภูมนี้นาน 0.5 นาที ก่อนนำไปอุณหภูมิลดต่อไปในลักษณะของ free fall แล้วนำไปแข็งในตู้เย็นเหลวทันที

น้ำเชือปลาแข็งที่ได้เก็บรักษาไว้ในตู้เย็นเหลวอย่างน้อย 2 ชั่วโมงถูกนำมาประสีทิธิภาพ การแข็งน้ำโดยนำน้ำเชือแข็งมาละลาย (thawing) ด้วยการเพิ่มอุณหภูมิอย่างรวดเร็วในอ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิ (water bath) ที่อุณหภูมิประมาณ 70 องศาเซลเซียส นานประมาณ 5 วินาทีจนน้ำเชือละลาย (thawing) แล้วจึงนำไปเช็คเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปิร์ม โดยการตัดหลอดฟางเพื่อนำน้ำเชือออกมายใช้เข้มเจี่ยที่สะอาดเดี่ยน้ำเชือและลงบน slide ปิดด้วย cover slide ที่หยดน้ำเกลือ 0.4% ไว้เพื่อกระตุ้นให้สเปิร์มเคลื่อนที่และรับประเมินการเคลื่อนที่ของสเปิร์มได้กล่องจุลทรรศน์ที่กำลังขยาย 400 เท่าภายในเวลาไม่เกิน 1 นาที

6.3.3 ศึกษาการผสมเทียมด้วยน้ำเชื้อแข็ง

ฉีดฮอร์โมนกระตุ้นการตกไข่ในปลายทางเพียงขาว

และปลาดคูกอุยเพกเมียโดยใช้ออร์โนน

Lutenizing Hormone Releasing Hormone analogue (LHRHa) (มีชื่อทางการค้าว่า Suprefect) ในอัตรา 20-30 $\mu\text{g}/\text{kg}$ ร่วมกับ Domperidone (มีชื่อทางการค้าว่า Motilium) ในอัตรา 5 mg/kg การรวมรวมไข่ทำโดยนำแม่พันธุ์ปลายทางเพียงแม่พันธุ์ปลายทางคูกอุยที่มีการตกไข่และพร้อมผสมพันธุ์วางไข่ จำนวน 1-2 ตัวมารีดไข่ใส่ในงานแก้วที่วางบนน้ำแข็ง ภายหลังจากฉีดฮอร์โมนไปนาน 10-12 ชั่วโมง จากนั้นใช้กระบอกฉีดยาพลาสติกขนาด 1 มิลลิลิตรที่ตัดปลาย ดูดไข่แล้วนำไปใส่ในงานแก้วอีกในประมาณ 0.2 ml (มีจำนวนไข่ประมาณ 200 ใบ/งานแก้ว) การผสมเทียมทำโดยนำน้ำเชื้อปลายทางเพียงขาว หรือน้ำเชื้อคูกอุยที่แข็งในในโตรเจนเหลวไว้ประมาณ 2 ชั่วโมงมาละลายที่อุณหภูมิ 70-80 องศาเซลเซียส นาน 5 วินาที แล้วตัดหลอดfangออกแล้วเทน้ำเชื้อที่ละลายลงไปบนไข่ในงานแก้วที่ดูดไข่มา 0.2 ml โดยใช้ 1 หลอดfangต่อหนึ่งงานแก้ว และผสมให้น้ำเชื้อและไข่เข้ากันดี แล้วเทน้ำท่วมไข่เดือน้อยพร้อมกับผสมไข่ไข่กับน้ำเชื้อเข้ากันอย่างดี จากนั้นทำการถางไข่ด้วยน้ำ 2 ครั้งแล้วปล่อยให้ไข่ปลาดุกอุยพัฒนาในงานแก้วโดยให้น้ำท่วมไข่ตลอดเวลา แต่ไข่ปลายทางได้ถ่ายมาใส่ในปีกเกอร์ขนาด 1 ลิตรและให้ออกซิเจนเบาๆเพื่อให้ไข่ถอยไปมาในภาชนะ การผสมเทียมได้ทำ 4 ชั้้น แต่สำหรับกลุ่มควบคุมใช้น้ำเชื้อสดจำนวนประมาณ 100 μl ในการปฏิสนธิกับไข่ในงานแก้ว ในระหว่างการประเมินอัตราการปฏิสนธิเปลี่ยนถ่ายน้ำในงานแก้ว หรือปีกเกอร์ทุกๆ 1-2 ชั่วโมง นำไปส่องดูให้กล้องจุลทรรศ์กำลังขยาย 10 เท่า เพื่อดูว่าไม่มีการปฏิสนธิหรือไม่ โดยสุ่มนับจำนวนไข่ที่ได้รับการปฏิสนธิ (ระบบลากูลาร์) เปรียบเทียบกับการปฏิสนธิที่ใช้น้ำเชื้อสด

7. ผลการศึกษา

การทดลองสามารถแบ่งออกได้เป็น 6 ตอน คือ

7.1 การศึกษาการเก็บรักยาน้ำแข็งปลาตะเพียนขาวแบบแช่เย็น

7.2 การศึกษาการเก็บรักยาน้ำแข็งปลาดิคุกอุขแบบแช่เย็น

7.3 การศึกษาความเข้มข้นของ cryoprotectants ที่มีต่อการเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาว

7.4 การศึกษาความเข้มข้นของ cryoprotectants ที่มีต่อการเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาดิคุกอุข

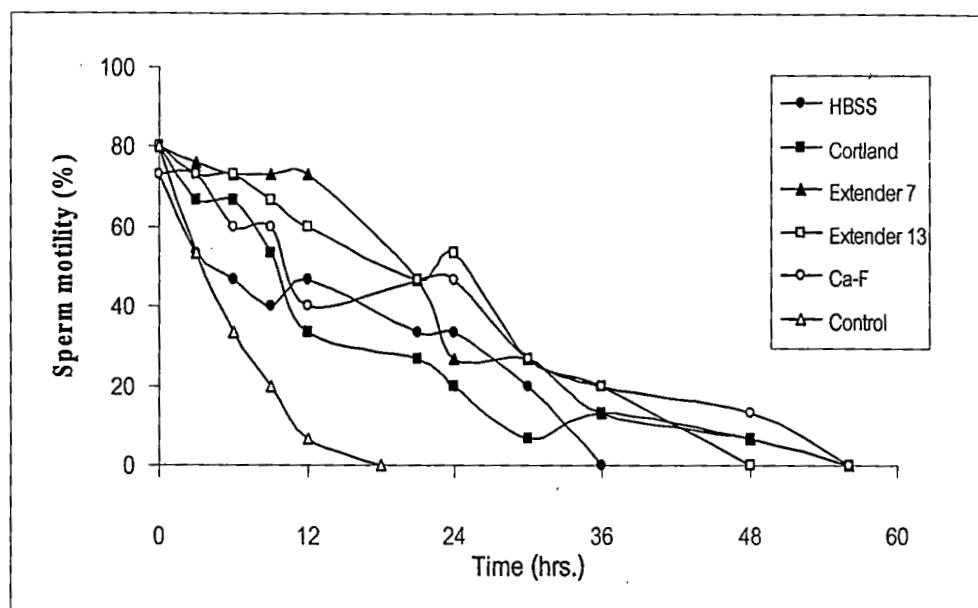
7.5 การศึกษาการแช่เย็นน้ำแข็งปลาตะเพียนขาว

7.6 การศึกษาการแช่เย็นน้ำแข็งปลาดิคุกอุข

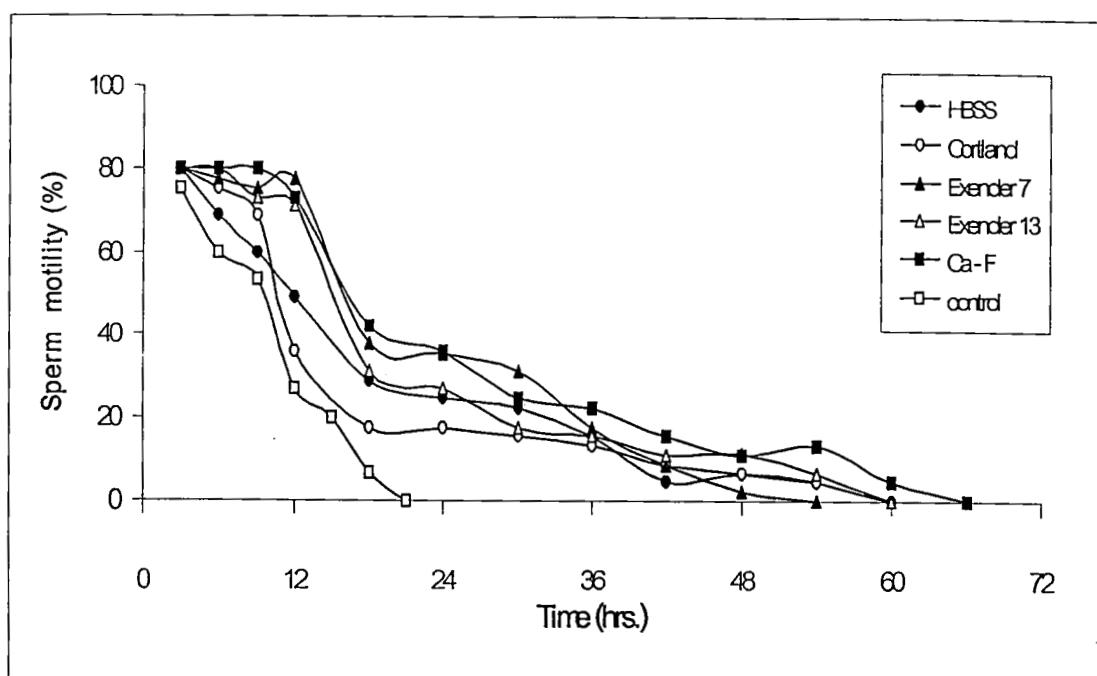
7.1 การศึกษาการเก็บรักยาน้ำแข็งปลาตะเพียนขาวแบบแช่เย็น

การเก็บรักยาน้ำแข็งปลาตะเพียนขาวแบบแช่เย็น ได้แบ่งการทดลองออกเป็น 2 ตอน โดยในตอนแรก ทำการเก็บรักยาน้ำแข็งในน้ำยาบีฟเฟอร์ (sperm extender) 5 สูตร คือ Hank's balanced salt solution (HBSS), Cortland, Extender 7, Extender 13 และ Calcium-free Hank's balanced salt solution (Ca-F) ด้วยอัตราส่วน 1:1 โดยเก็บรักยาน้ำแข็งที่อุ่นเจือจาง (diluted milt) ไว้ใน tissue culture flask ที่อุณหภูมิ 0 – 2 องศาเซลเซียส พบว่าในน้ำยาสูตรที่เหมาะสมในการเก็บรักยาน้ำแข็งปลาตะเพียนขาวคือ Ca-F ซึ่งสามารถเก็บรักษาสเปร์มได้นานสูงสุด 66 ชั่วโมง (ภาพที่ 1 และ 2) ซึ่งมีความแตกต่างทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P<0.05$) กับชุดการทดลองอื่นๆ แต่น้ำแข็งที่ไม่มีการผสมน้ำยา (กลุ่มควบคุม หรือ undiluted milt) สามารถเก็บรักยาน้ำแข็งได้เพียง 21 ชั่วโมงเท่านั้น โดยที่สเปร์มหยุดการเคลื่อนที่เวลาดังกล่าว สำหรับการข้อมูลเพื่อหาเปอร์เซนต์ของสเปร์มที่มีชีวิต โดยทำการข้อมูลตั้งแต่วันแรกที่ทำการเก็บรักยาน้ำแข็ง จนสเปร์มไม่เคลื่อนที่ และทำการข้อมูลต่อไป พบร่วมกันว่า ในวันที่ 3 ของการเก็บรักษาสเปร์มสดที่ไม่ผสมน้ำยา (control) มีเปอร์เซนต์สเปร์มที่มีชีวิต 94 เปอร์เซ็นต์ และในวันที่ 4 สเปร์มที่เก็บรักษาในน้ำยา HBSS , Cortland , Extender 7 , Extender 13 และ Ca-F มีเปอร์เซนต์สเปร์มที่มีชีวิต 86 , 55 , 94 , 98 และ 71 เปอร์เซ็นต์ตามลำดับ ซึ่งไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ($P>0.05$) (ภาพที่ 3) ในตอนที่ 2 ได้นำน้ำยาสูตร Ca-F มาทำการเก็บรักยาน้ำแข็ง โดยเปลี่ยนแปลงอัตราส่วนระหว่างน้ำแข็งต่อน้ำยาเป็น 1:1 , 1:2 และ 1:4 พบร่วมกันว่า ในอัตราส่วน 1:1 และ 1:2 สามารถเก็บรักยาน้ำแข็งได้นานใกล้เคียงกันคือ 60 ชั่วโมง ซึ่งไม่มีความแตกต่างกันในทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$) ระหว่างการเจือจางในอัตราส่วนต่างๆ กัน (ภาพที่ 4 และภาพที่ 5) สำหรับการทดลองข้อมูลเพื่อคุณภาพของสเปร์มที่มีชีวิตใน การทดลองหาอัตราส่วนที่เหมาะสมในการเก็บรักยาน้ำแข็งของปลาตะเพียนขาว พบร่วมกันว่า ในวันที่ 3 สเปร์มสดที่ไม่ผสมน้ำยา (control) มีเปอร์เซนต์สเปร์มที่มีชีวิต 92 เปอร์เซ็นต์ และในวันที่ 4 สเปร์มที่เก็บรักษาในน้ำยา Ca-F ที่อัตราส่วน 1:1

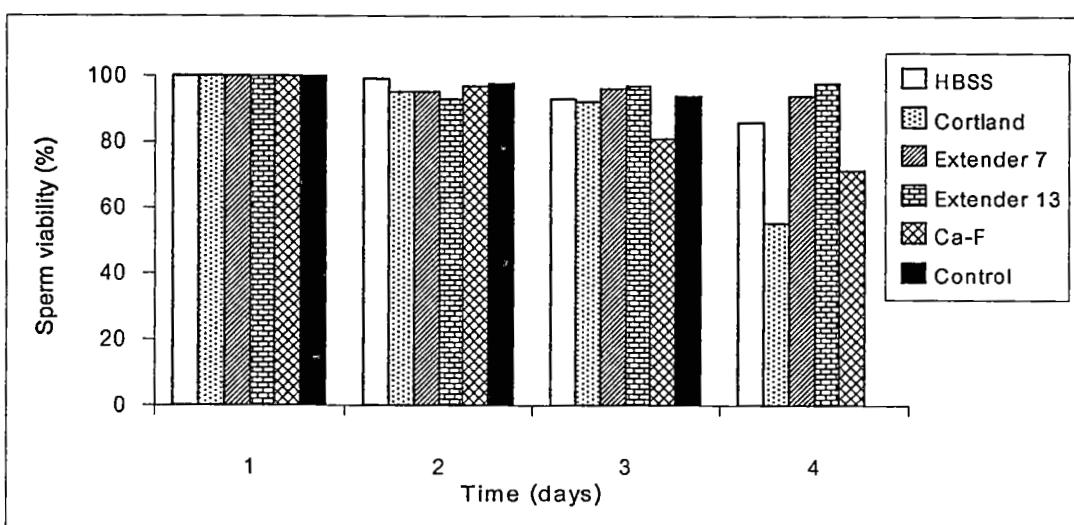
, 1:2 , 1:4 มีเปอร์เซ็นต์สเปร์มที่มีชีวิต 96 , 93 และ 91 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งไม่มีความแตกต่างกันในทางสถิติ ($P>0.05$) ตามลำดับ (ภาพที่ 6)



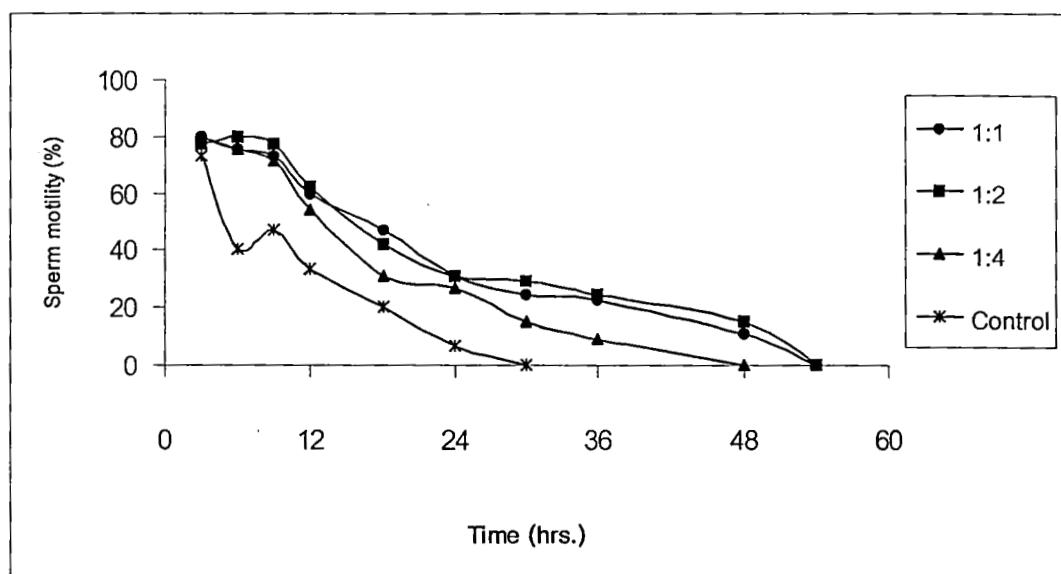
ภาพที่ 1 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายพลาตะเพียนขาวที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา 5 ลูตร ใน การทดลองครั้งที่ 1 (ช่วงปลายตุ่มสมพันธุ์วางไข่)



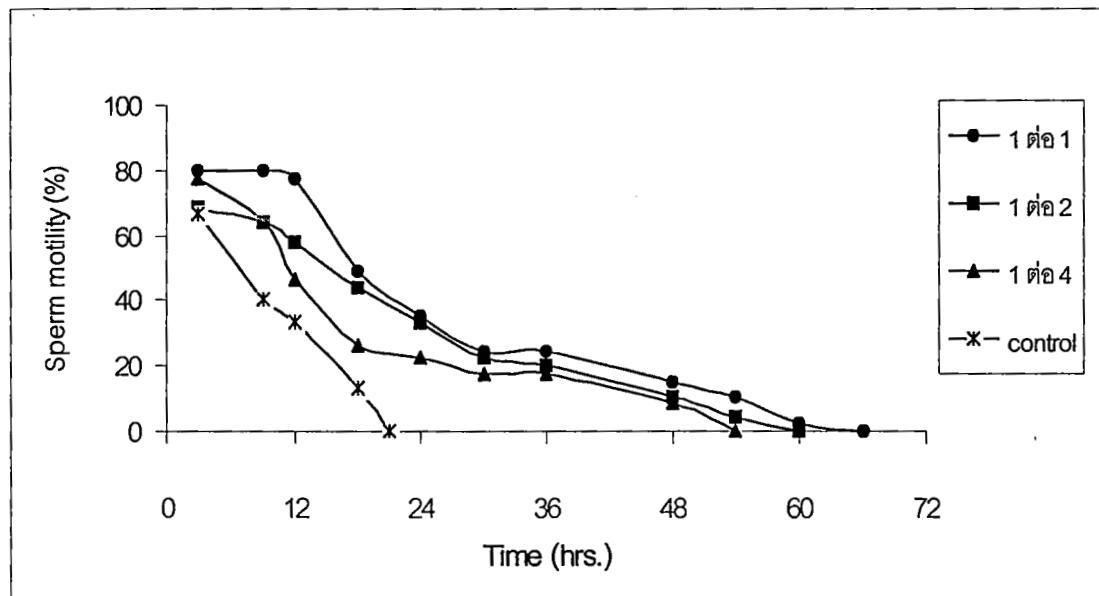
ภาพที่ 2 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายปลาตะเพียนขาวที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา 5 สูตร ใน การทดลองครั้งที่ 2 (ช่วงต้นๆ คุณสมพันธุ์ทางไป๋)



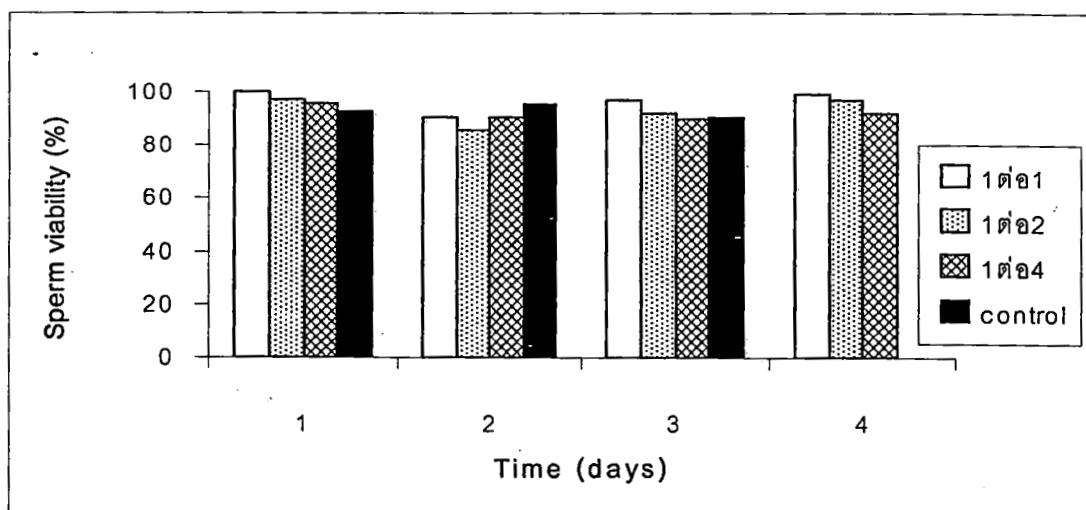
ภาพที่ 3 เปอร์เซนต์สเปร์มปลายปลาตะเพียนขาวที่มีชีวิต หลังจากถูกเก็บรักษาในน้ำยา 5 สูตร



ภาพที่ 4 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา Calcium-free Hank's balanced salt solution ในอัตราส่วนต่าง ๆ (ช่วงต้นดูผสมพันธุ์วางไว้)



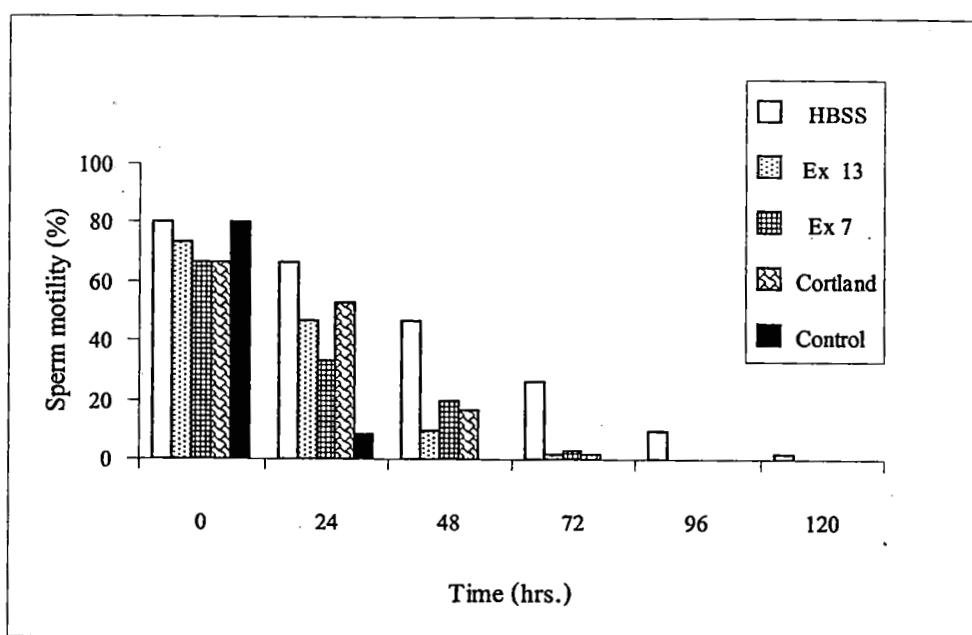
ภาพที่ 5 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา Calcium-free Hank's balanced salt solution ในอัตราส่วนต่าง ๆ (ช่วงต้นดูผสมพันธุ์วางไว้)



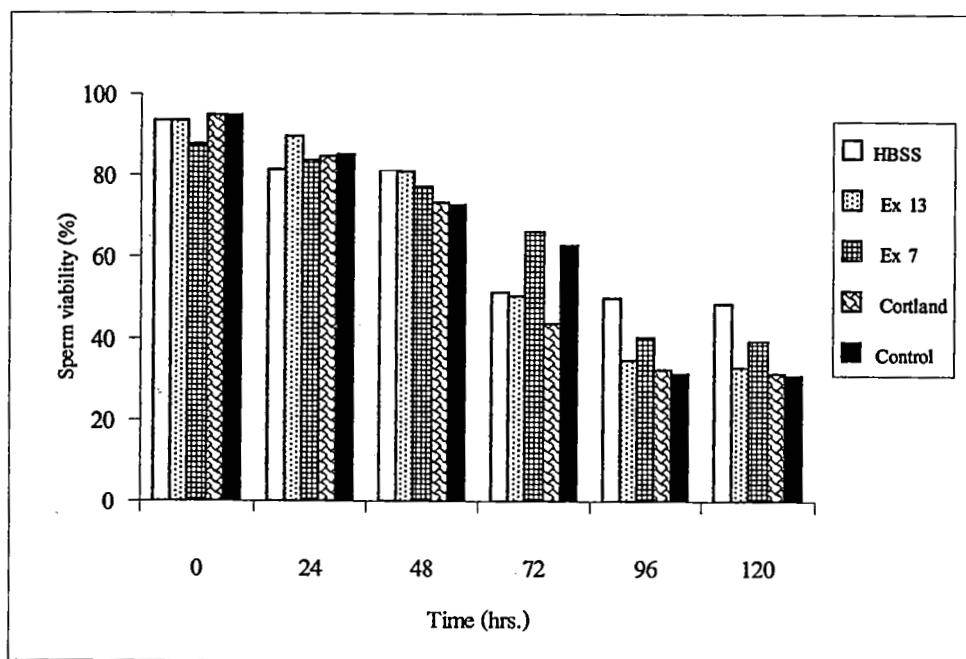
ภาพที่ 6 เบื้องหนึ่งที่สเปร์มปลาตะเพียนขาวที่มีชีวิต หลังจากถูกเก็บรักษาในน้ำยา Calcium-free Hank's balanced salt solution ในอัตราส่วนต่าง ๆ

7.2 การศึกษาการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาดุกอุยแบบแห้งเย็น

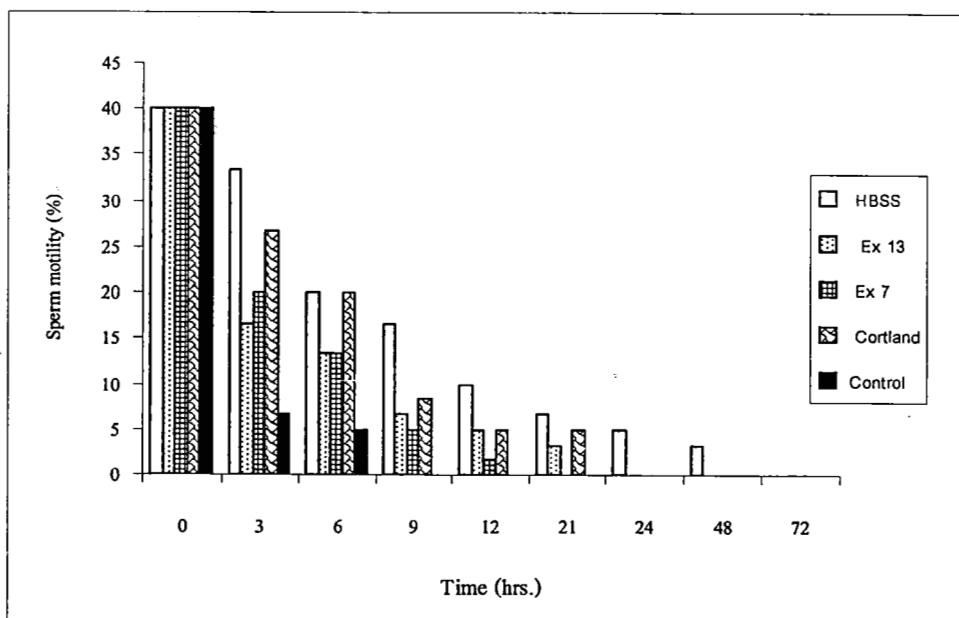
การศึกษาการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาดุกอุยแบบแห้งเย็นในน้ำยาสูตรต่าง ๆ ได้แก่ น้ำยาสูตร HBSS Extender 13 , Extender 7 และ Cortland ที่อัตราส่วน 0-4 องค์เซลล์เจล เพนท์ พนว่า เปื้องหนึ่งต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มในน้ำยาแต่ละสูตรมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P<0.05$) โดยน้ำยาสูตร HBSS ให้ผลการเก็บรักษาน้ำเชื้อ ได้ดีที่สุด ส่วนเปื้องหนึ่งต์สเปร์มที่มีชีวิตในน้ำยาแต่ละสูตรมีค่าไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P>0.05$) (ภาพที่ 7-10) และในการศึกษาอัตราส่วนที่เหมาะสมในการเก็บรักษา น้ำเชื้อปลาดุกอุยแบบแห้งเย็น โดยเจือจางในน้ำยาสูตร HBSS อัตราส่วนของน้ำเชื้อต่อน้ำยาสูตร HBSS 1:1 , 1:2 และ 1: 4 พนว่า เปื้องหนึ่งต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มในน้ำยา HBSS ในอัตราส่วนต่างๆ ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P>0.05$) (ภาพที่ 11 และภาพที่ 12)



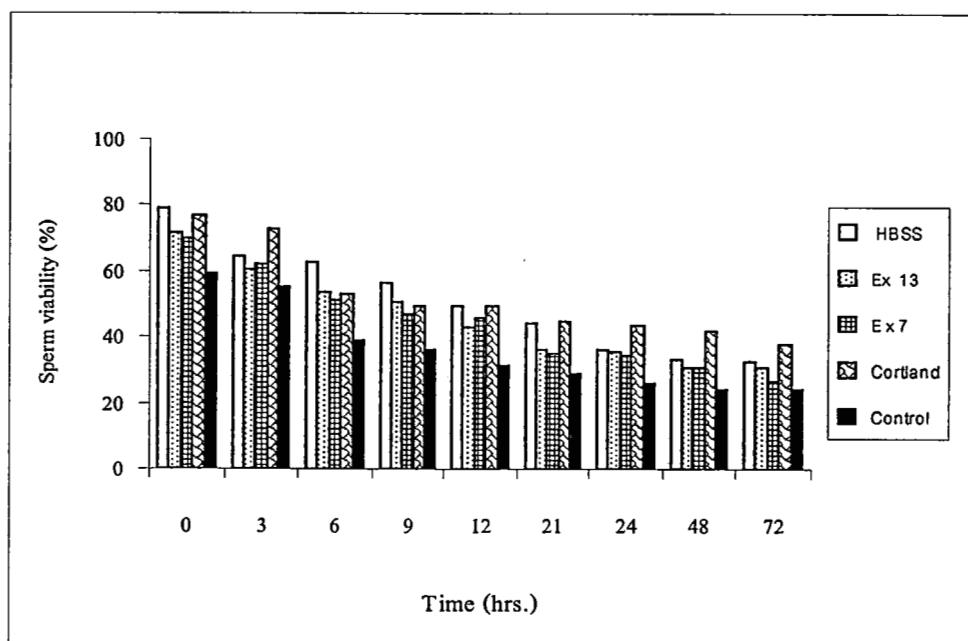
ภาพที่ 7 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาดุกอุยที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา 4 สูตร ใน การทดลองครั้งที่ 1 (ช่วงต้นฤดูผสมพันธุ์ว่างไจ่)



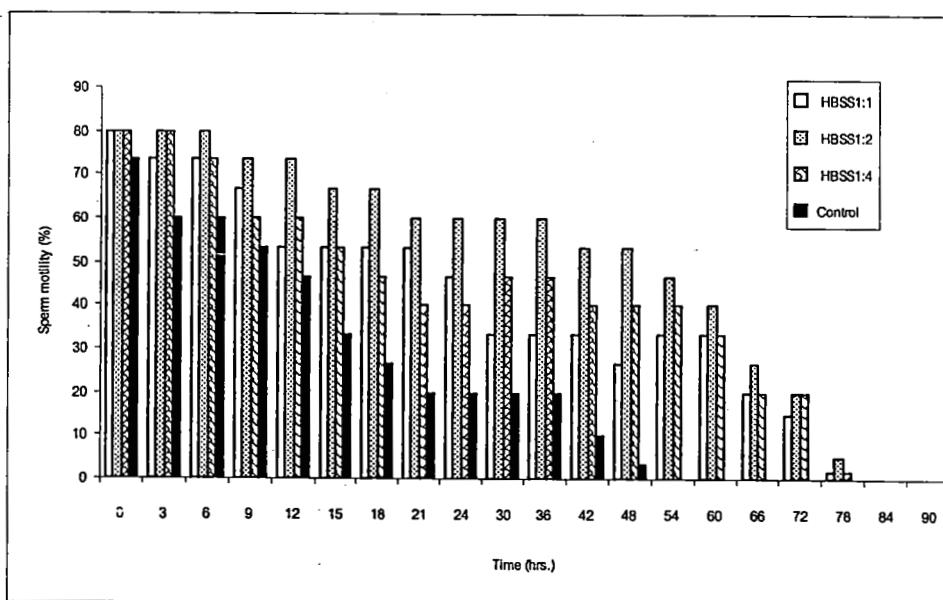
ภาพที่ 8 เปอร์เซนต์สเปร์มที่มีชีวิตของปลาดุกอุยที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา 4 สูตร ใน การทดลองครั้งที่ 1 (ช่วงต้นฤดูผสมพันธุ์ว่างไจ่)



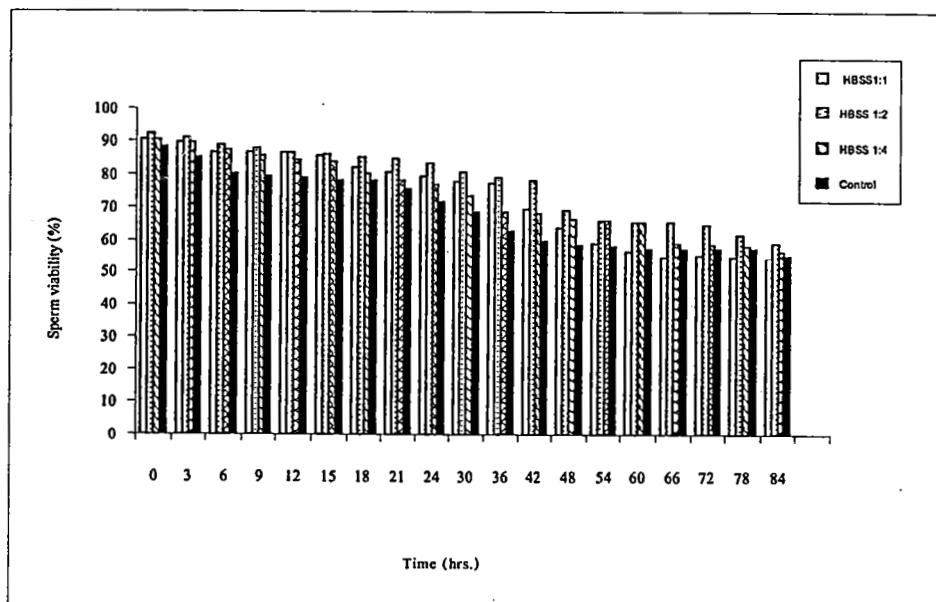
ภาพที่ 9 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาคุกอยู่ที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา 4 สูตร ใน การทดลองครั้งที่ 2 (ช่วงปลายฤดูผสมพันธุ์ว่างไว)



ภาพที่ 10 เปอร์เซนต์สเปร์มที่มีชีวิตของปลาคุกอยู่ที่ถูกเก็บรักษาในน้ำยา 4 สูตร ใน การทดลองครั้งที่ 2 (ช่วงปลายฤดูผสมพันธุ์ว่างไว)



ภาพที่ 11 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปริมในน้ำยา HBSS ที่อัตราส่วนต่างๆ ในช่วงต้นถูกสมพันธ์ว่างไง



ภาพที่ 12 เปอร์เซนต์สเปริมที่มีชีวิตของปลาคูกอยู่ในน้ำยา HBSS ที่อัตราส่วนต่างๆ ในช่วงต้นถูกสมพันธ์ว่างไง

7.3 การศึกษาความเข้มข้นของ cryoprotectants ที่มีต่อการเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาว ในขั้นตอนนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อต้องการทราบความเข้มข้นของ cryoprotectants ที่เหมาะสมก่อนที่จะนำไปใช้ในการทำน้ำเชื้อแบบแช่แข็ง โดยทดสอบความเป็นพิษของสารละลายไครโอลอโพรเทคแทนท์ 9ชนิด คือ DMSO, acetamide, methanol, formamide, sucrose, propylene glycol, glycerol, ethanol และ ethylene glycol โดยที่แต่ละชนิดใช้ความเข้มข้น 4 ระดับ (5%, 10%, 15% และ 20%) โดยใช้ Calcium-free Hank's balanced salt solution (Ca-F HBSS) เป็นตัวทำละลาย และใช้อัตราส่วนน้ำเชื้อต่อสารละลายไครโอลอโพรเทคแทนท์เท่ากับ 1:1 โดยเก็บไว้ใน tissue culture flask ที่อุณหภูมิ 25 °C พนว่าสารละลายไครโอลอโพรเทคแทนท์ที่เป็นพิษต่ำได้แก่ DMSO, methanol, sucrose และ propylene glycol โดยที่ acetamide มีพิษปานกลางในขณะที่ formamide, glycerol, ethanol และ ethylene glycol มีความเป็นพิษมาก (ภาพที่ 13-21)

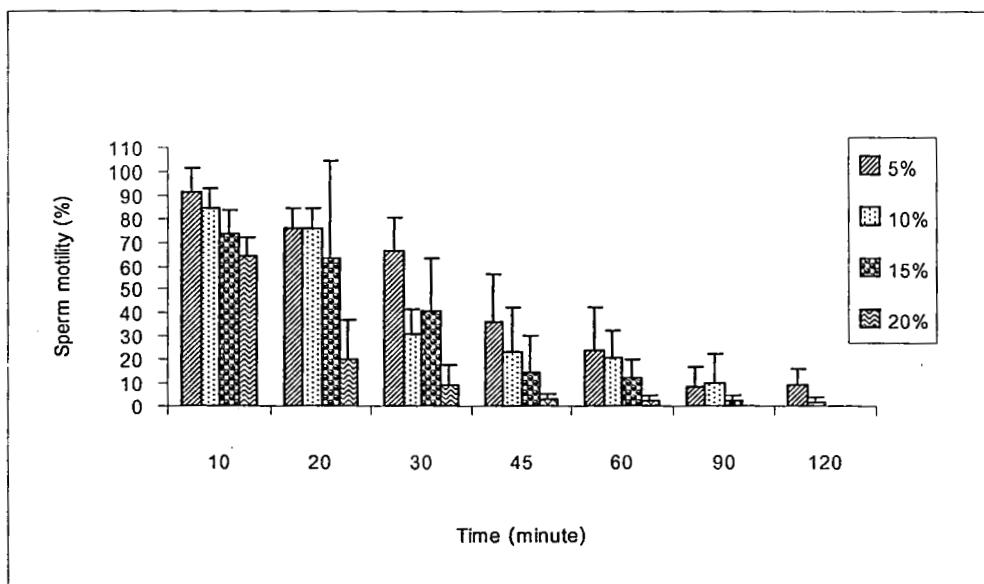
จากการทดลองประเมินคุณภาพน้ำเชื้อปลายขาว ซึ่งเก็บรักษาไว้ในสารละลายไครโอลอโพรเทคแทนท์ ที่ 4 ความเข้มข้น ทั้งหมด 9 ชนิด ที่อุณหภูมิห้อง ทำการประเมินการเคลื่อนที่ได้ผลดังนี้

7.3.1 DMSO

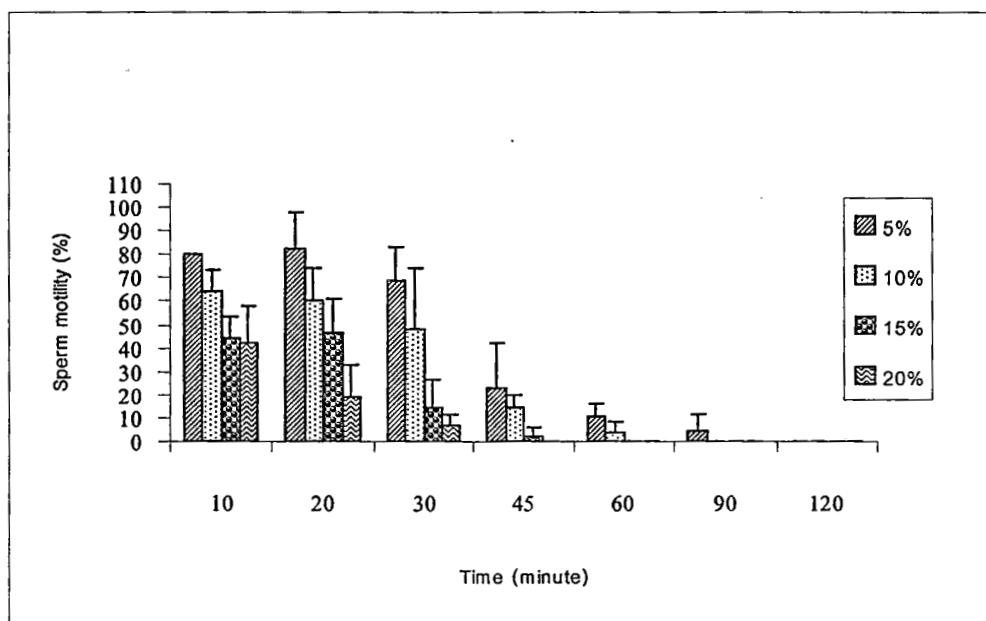
จากการประเมินการเคลื่อนที่ของสเปร์มสด (freshly collected milt) พนว่า มีปัจจัยชนิดการเคลื่อนที่เท่ากับ 100% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ใน DMSO 20% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 90 นาที, DMSO 15% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 120 นาทีในขณะที่การใช้ DMSO 5% และ 10% ยังคงมีเคลื่อนที่เมื่อเวลา 120 นาที (ภาพที่ 13) จากการทดลองทางสถิติ พนว่า ความเข้มข้นของสารละลาย DMSO 5% ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ กับ DMSO 10% และ 15% ($P>0.05$) แต่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับ DMSO 20% ($P\leq0.05$)

7.3.2 Acetamide

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของสเปร์มสด (freshly collected milt) พนว่า มีปัจจัยชนิดการเคลื่อนที่เท่ากับ 100% การทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ใน acetamide 20% พนว่าจะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 45 นาที, acetamide 15% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 60 นาที, acetamide 10% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 90 นาที และที่ acetamide 5% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 20 นาที (ภาพที่ 14) จากการทดลองทางสถิติ พนว่า ความเข้มข้นของสารละลาย acetamide 5% ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญกับ acetamide 10% ($P>0.05$) แต่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับ acetamide 15%, 20% ($P\leq0.05$)



ภาพที่ 13 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังจากเจือจางใน DMSO ที่ความเข้มข้น และเวลาต่างๆ กัน



ภาพที่ 14 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังจากเจือจางใน acetamide ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน

7.3.3 Methanol

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของสเปร์มสอดพนว่า มีปัจจัยชนิดการเคลื่อนที่เท่ากับ 88.67% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ใน Methanol 5%, 10%, 15% และ 20% ยังมีการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 120 นาที (ภาพที่ 15) จากการทดลองทางสถิติ พบว่า ความเข้มข้นของสารละลาย Methanol ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P \leq 0.05$)

7.3.4 Formamide

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของสเปร์มสอดพนว่า มีปัจจัยชนิดการเคลื่อนที่เท่ากับ 88.67% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ใน Formamide 10%, 15% และ 20% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 10 นาที แต่ที่ Formamide 5% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 20 นาที (ภาพที่ 16) จากการทดลองทางสถิติ พบว่า ความเข้มข้นของสารละลาย Formamide ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P > 0.05$)

7.3.5 Sucrose

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของสเปร์มสอดพนว่า มีปัจจัยชนิดการเคลื่อนที่เท่ากับ 88.67% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ใน sucrose 5%, 10%, 15% และ 20% ยังมีการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 120 นาที (ภาพที่ 17) จากการทดลองทางสถิติ พบว่า ความเข้มข้นของสารละลาย sucrose ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P > 0.05$)

7.3.6 Propylene glycol

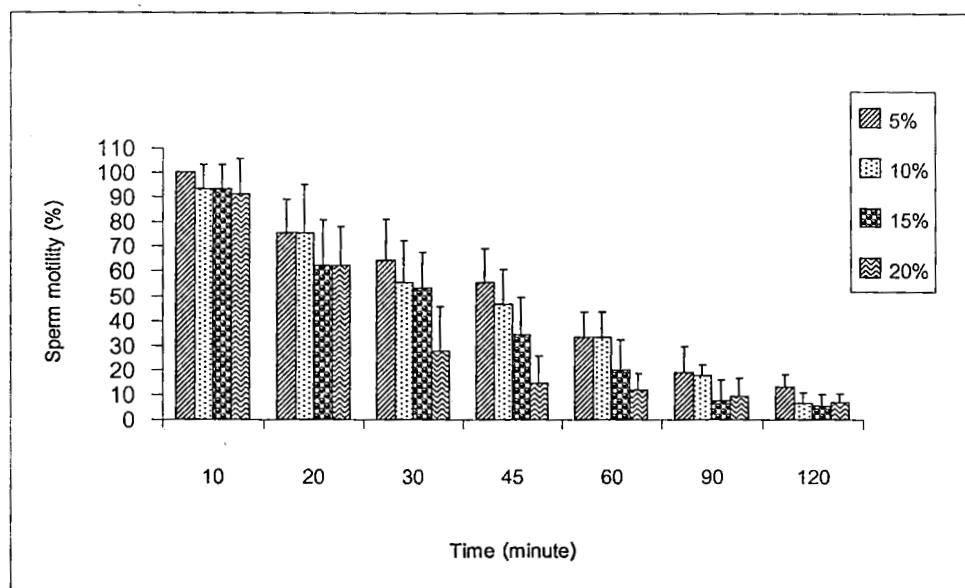
จากการประเมินการเคลื่อนที่ของสเปร์มสอดพนว่า มีปัจจัยชนิดการเคลื่อนที่เท่ากับ 100% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ใน Propylene glycol 20% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 10 นาที Propylene glycol 15% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 60 นาที และ Propylene glycol 10% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 90 นาที Propylene glycol 5% ยังมีการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 120 นาที (ภาพที่ 18) จากการทดลองทางสถิติ พบว่า ความเข้มข้นของสารละลาย Propylene glycol 5% ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ กับ Propylene glycol 10% และ 15% ($P > 0.05$) แต่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับ Propylene glycol 20% ($P \leq 0.05$)

๗๙

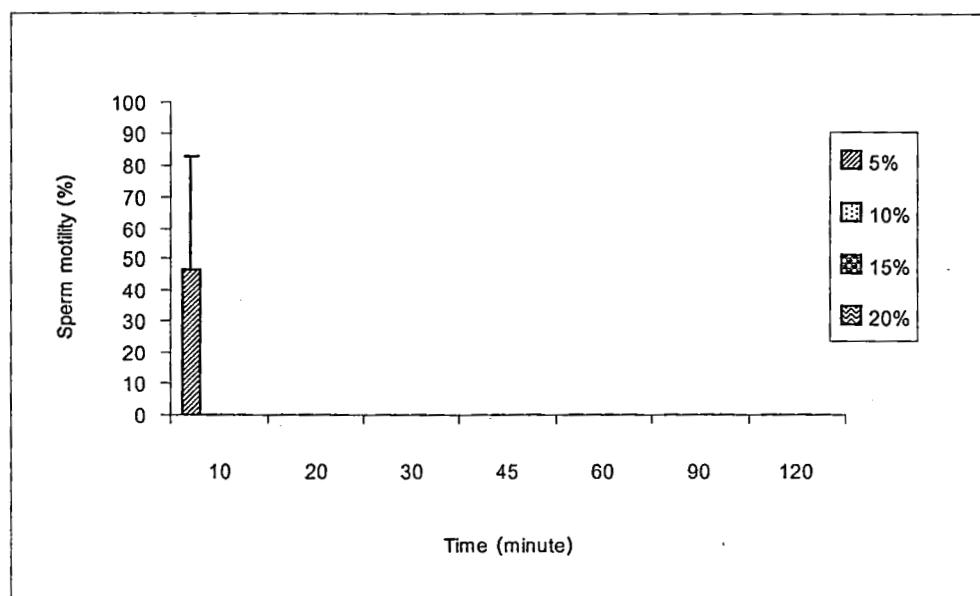
๒๘๒๗๐

๐.๓

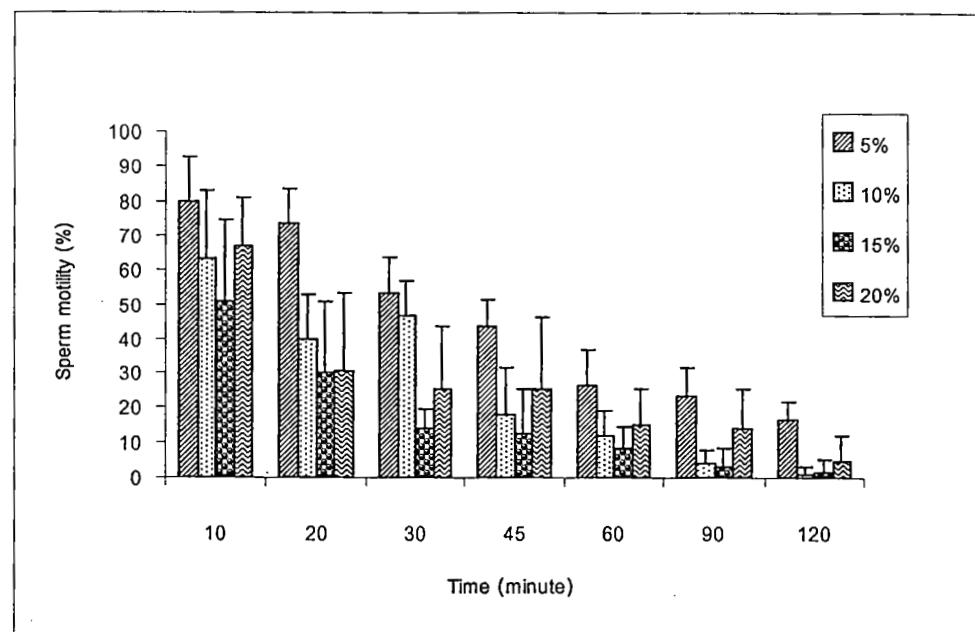
249304



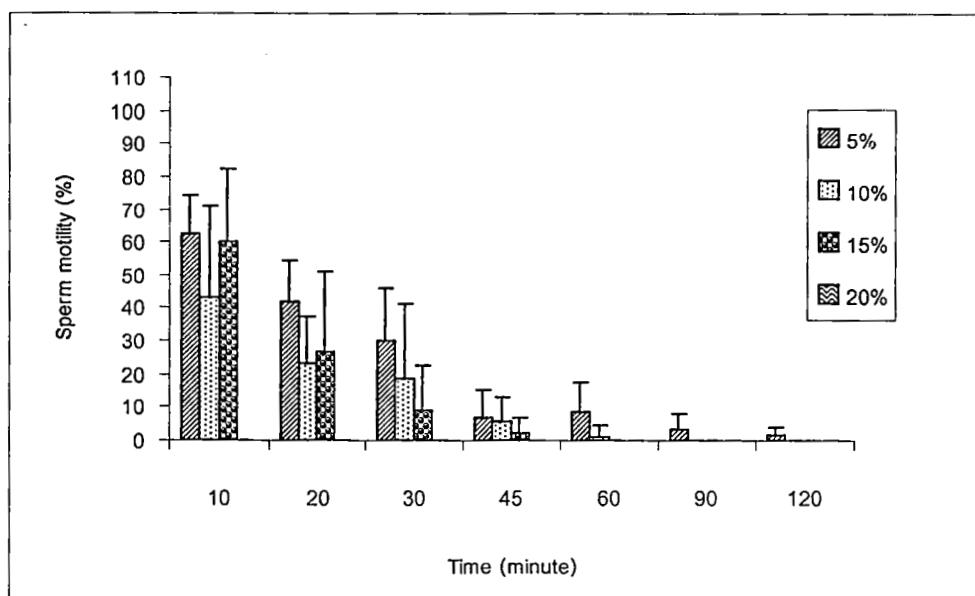
ภาพที่ 15 เปรียบเทียบการเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน methanol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน



ภาพที่ 16 เปรียบเทียบการเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังจากเจือจางใน formamide ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน



ภาพที่ 17 เบอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายพลาตะเพียบขาวหลังจากเจือจางใน sucrose ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน



ภาพที่ 18 เบอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายพลาตะเพียบขาวหลังจากเจือจางใน propylene glycol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน

7.3.7 Glycerol

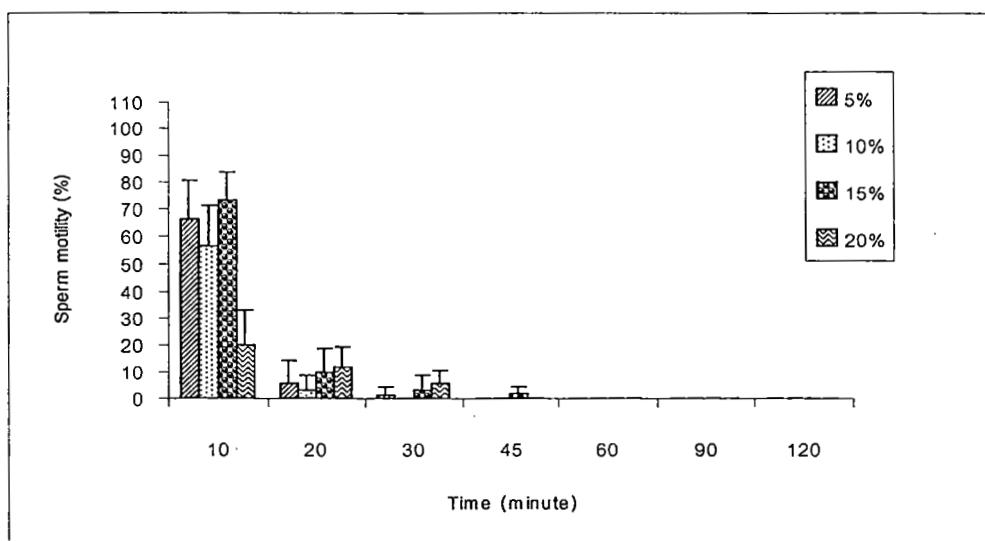
จากการประเมินการเคลื่อนที่ของสเปร์มสอดพนว่า มีเปอร์เซนต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 73.33% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ใน glycerol 10% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 30 นาที , glycerol 5% และ 20% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 45 นาที และ glycerol 15% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 60 นาที (ภาพที่ 19) จากการทดลองทางสถิติ พบว่า ความเข้มข้นของสารละลาย glycerol ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$)

7.3.8 Ethanol

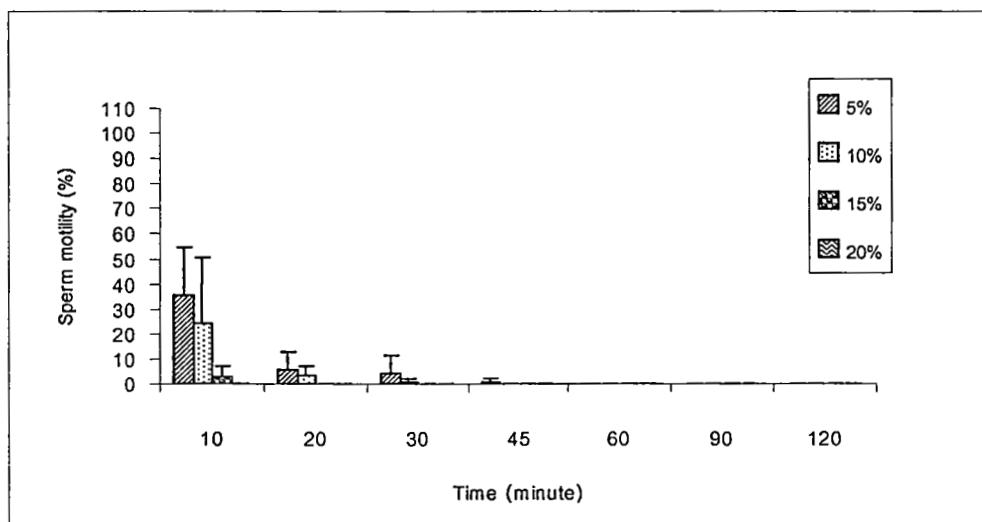
จากการประเมินการเคลื่อนที่ของสเปร์มสอดพนว่า มีเปอร์เซนต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 80% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ใน Ethyl alcohol 20% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 10 นาที, Ethyl alcohol 15% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 20 นาที, Ethyl alcohol 10% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 45 นาที และ Ethyl alcohol 5% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 60 นาที (ภาพที่ 20) จากการทดลองทางสถิติ พบว่า ความเข้มข้นของสารละลาย Ethyl alcohol ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$)

7.3.9 Ethylene glycol

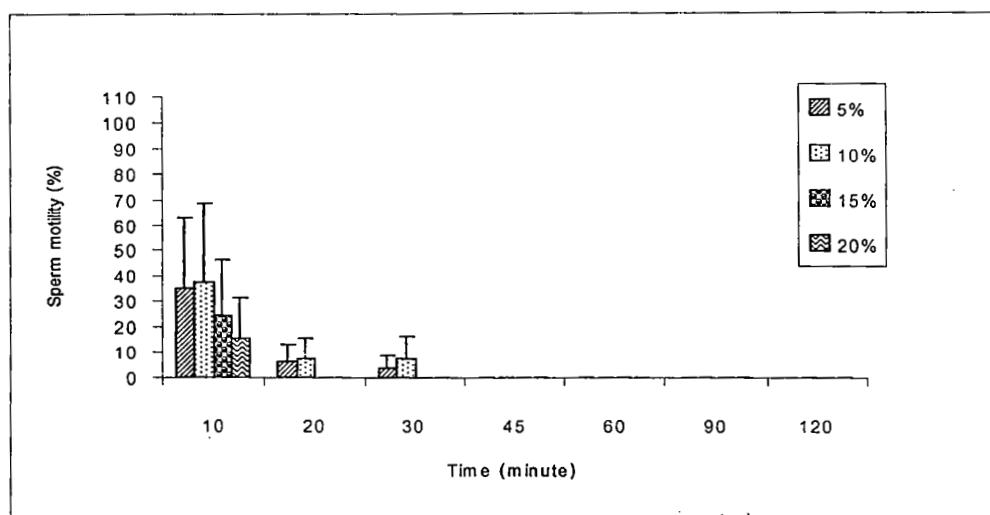
จากการประเมินการเคลื่อนที่ของสเปร์มสอดพนว่า มีเปอร์เซนต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 53.33% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ใน Ethylene glycol 15% และ 20% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 20 นาที, Ethylene glycol 5% และ 10% จะหยุดการเคลื่อนที่เมื่อเวลา 45 นาที (ภาพที่ 21) จากการทดลองทางสถิติ พบว่า ความเข้มข้นของสารละลาย Ethylene glycol ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$)



ภาพที่ 19 เปรียบเทียบการเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังจากเจือจางใน glycerol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน



ภาพที่ 20 เปรียบเทียบการเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังจากเจือจางใน ethanol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน



ภาพที่ 21 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายพลาตะเพียนขาวหลังจากเจือจางใน ethylene glycol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน

7.4 การศึกษาความเข้มข้นของ cryoprotectants ที่มีต่อการเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายพลาดูกอุย

การทดลองเริ่มจากนำน้ำเชื้อของปลายพลาดูกอุย 2 ml มาเจือจางในสารละลายน้ำฟเฟอร์ Calcium free Hank's Balanced Salt Solution (C-F HBSS) 2 ml โดยใช้อัตราส่วนของน้ำเชื้อและ C-F HBSS เท่ากัน 1:1 โดยปริมาตร ภายใน tissue culture flask ขนาด 75 cm^3 ในขณะเดียวกัน cryoprotectants ชนิดต่างๆ ได้แก่ propylene glycol, glycerol, formamide, acetamide และ ethylene glycol ได้ถูกเตรียมขึ้นมาจำนวน 4 ml ให้มีความเข้มข้น 10%, 20%, 30% และ 40% โดยละลายใน C-F HBSS แล้วจึงนำไปเจือจางน้ำเชื้อที่ได้ถูกเจือจางไว้ก่อนหน้านี้ ทำให้ความเข้มข้นสุดท้ายของ cryoprotectants ที่ได้คือ 5%, 10%, 15% และ 20% ตามลำดับ การเช็คเปอร์เซ็นต์ของสเปร์มที่เคลื่อนที่ในการทดลองนี้จะทำในระยะเวลาต่างๆ กัน ตั้งแต่ 0,30, 60, 90, 120, 150 และ 180 นาที หลังจากใส่ cryoprotectants ลงไปในน้ำเชื้อที่ถูกเจือจาง โดยทำการประเมินเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มโดยการกระตุ้นด้วย 0.4% NaCl พบว่าสารละลายน้ำฟเฟอร์ เทกแทนที่ที่เป็นพิษต่ำ ได้แก่ propylene glycol, glycerol, formamide ในขณะที่ acetamide และ ethylene glycol มีความเป็นพิษมาก (ภาพที่ 22-26)

จากการทดลองประเมินคุณภาพน้ำเชื้อปลาดุกอุย ซึ่งเก็บรักษาไว้ในสารละลายน้ำ Propylene glycol แทนที่ที่ 4 ความเข้มข้น หั้งหมด 5 ชนิด ที่อุณหภูมิห้อง ทำการประเมินการเคลื่อนที่ได้ผลดังนี้

7.4.1 Propylene glycol

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสด (freshly collected milt) พบว่า มีปัจจัย เช่น การเคลื่อนที่เท่ากับ 60% ผลกระทบของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ในสารละลายน้ำ Propylene glycol หั้ง 4 ความเข้มข้นคือ 5%, 10%, 15% และ 20% ยังมีการเคลื่อนที่ที่ระยะเวลา 180 นาที (ภาพที่ 22) และความเข้มข้นของสารละลายน้ำ Propylene glycol ไม่มีผลทำให้ปัจจัย เช่น การเคลื่อนที่ของสเปร์มมีความแตกต่างทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$)

7.4.2 Formamide

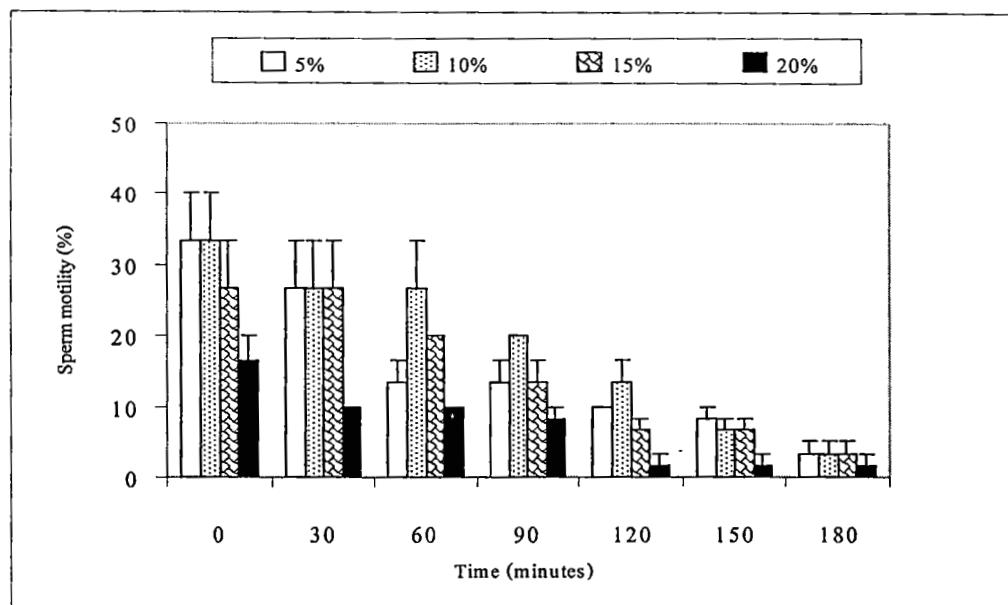
จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสดพบว่า มีปัจจัย เช่น การเคลื่อนที่เท่ากับ 60% ผลกระทบของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ในสารละลายน้ำ Formamide ความเข้มข้น 20% จะหยุดการเคลื่อนที่ที่เวลา 150 นาที สารละลายน้ำ Formamide ความเข้มข้น 5%, 10% และ 15% ยังมีการเคลื่อนที่ที่เวลา 180 นาที (ภาพที่ 23) โดยที่ความเข้มข้นของสารละลายน้ำ Formamide 5% ไม่มีความแตกต่างทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญกับสารละลายน้ำ Formamide 10% และ 15% ($P>0.05$) แต่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับสารละลายน้ำ Formamide 20% ($P<0.05$)

7.4.3 Glycerol

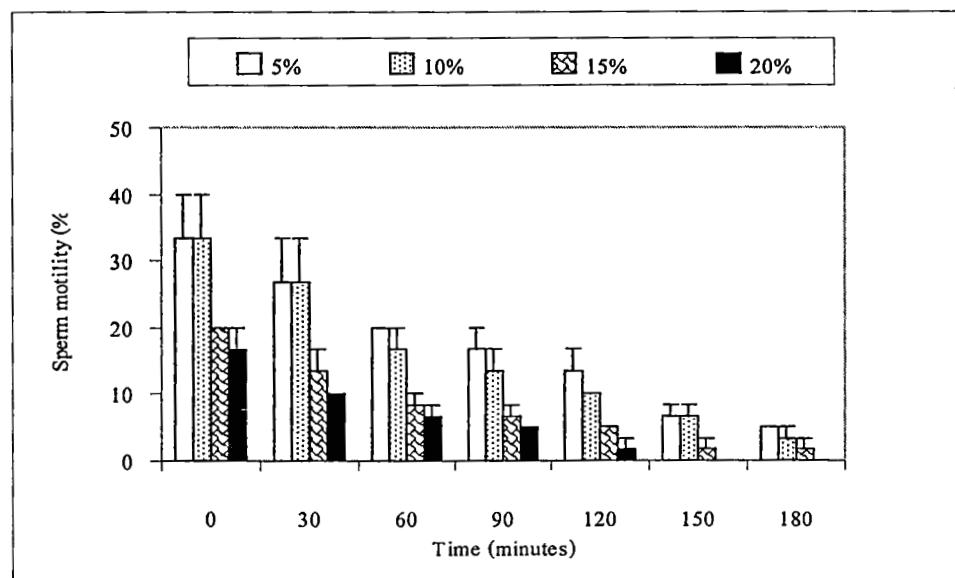
จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสดพบว่า มีปัจจัย เช่น การเคลื่อนที่เท่ากับ 60% ผลกระทบของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ในสารละลายน้ำ Glycerol ความเข้มข้น 20% จะหยุดการเคลื่อนที่ที่เวลา 150 นาที ความเข้มข้น 5%; 10% และ 15% หยุดการเคลื่อนที่ที่เวลา 180 นาที (ภาพที่ 24) โดยที่ความเข้มข้นของสารละลายน้ำ Glycerol ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$)

7.4.4 Acetamide

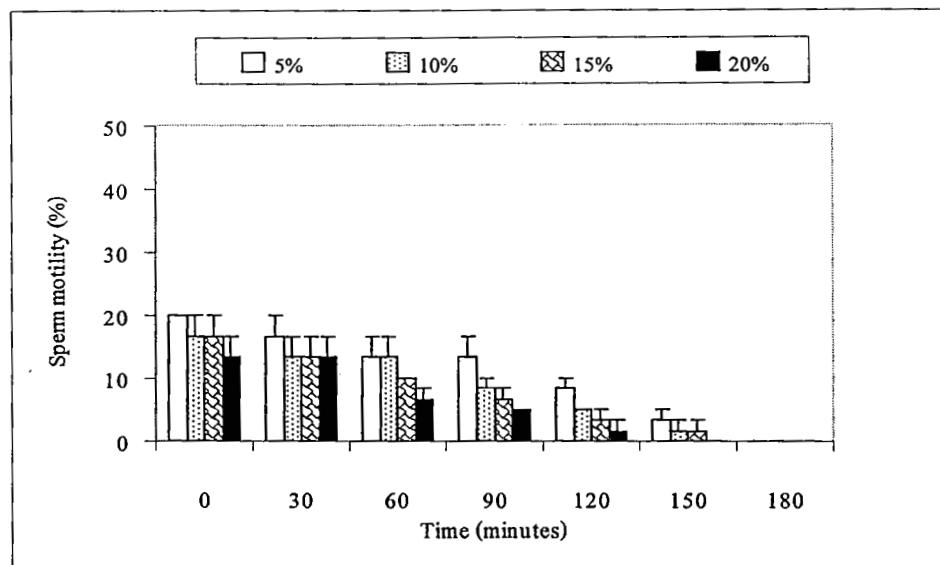
จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสดพบว่า มีปัจจัย เช่น การเคลื่อนที่เท่ากับ 60% ผลกระทบของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ในสารละลายน้ำ Acetamide ความเข้มข้น 5%, 10%, 15% และ 20% จะหยุดการเคลื่อนที่ที่เวลา 150 นาที (ภาพที่ 25) โดยที่ความเข้มข้นของสารละลายน้ำ Acetamide ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$)



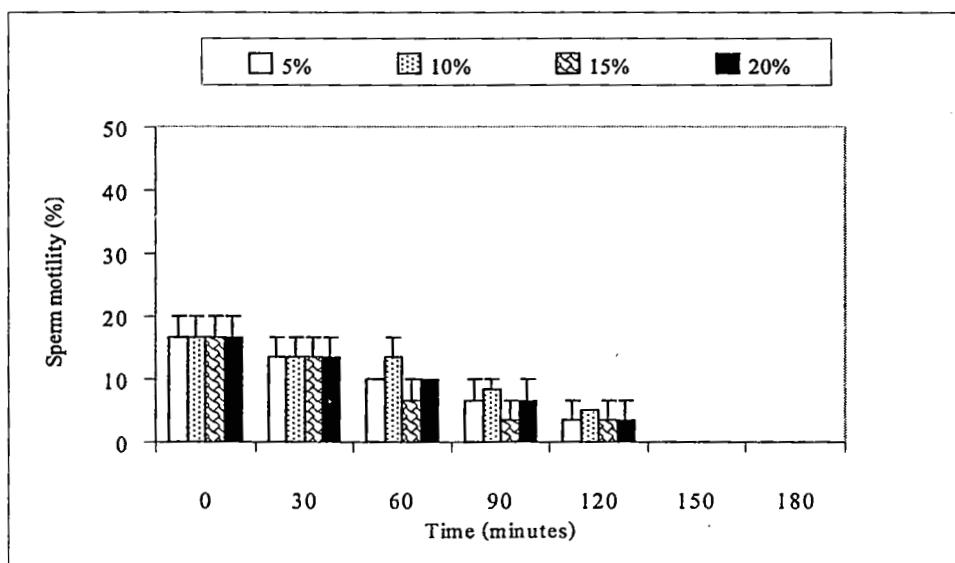
ภาพที่ 22 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาดุกอุยหลังจากเจือจางใน propylene glycol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน



ภาพที่ 23 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาดุกอุยหลังจากเจือจางใน formamide ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน



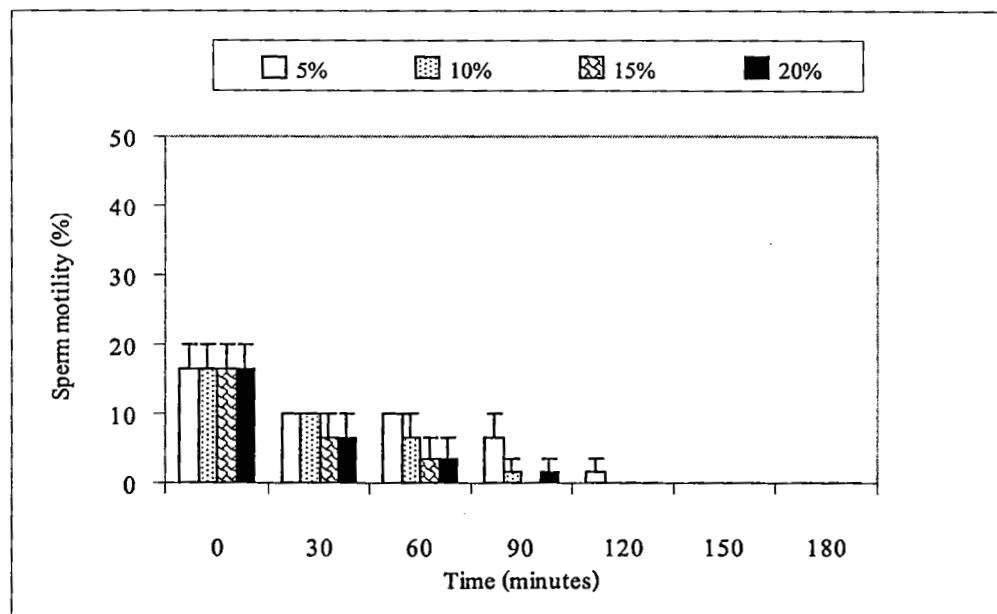
ภาพที่ 24 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาดุกอุยหลังจากเจือจางใน glycerol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน



ภาพที่ 25 เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาดุกอุยหลังจากเจือจางใน acetamide ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน

7.4.5 Ethylene glycol

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสอดพบร่วมกับการเพอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 60% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มที่แช่ใน Ethylene glycol ความเข้มข้น 15% จะหยุดการเคลื่อนที่ที่เวลา 90 นาที ความเข้มข้น 10% และ 20% หยุดการเคลื่อนที่ที่เวลา 120 นาที ความเข้มข้น 5% หยุดการเคลื่อนที่ที่เวลา 150 นาที (ภาพที่ 26) โดยที่ความเข้มข้นของสารละลาย Ethylene glycol ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$)



ภาพที่ 26 เพอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลากุญแจเจือจางใน ethylene glycol ที่ความเข้มข้นและเวลาต่างๆ กัน

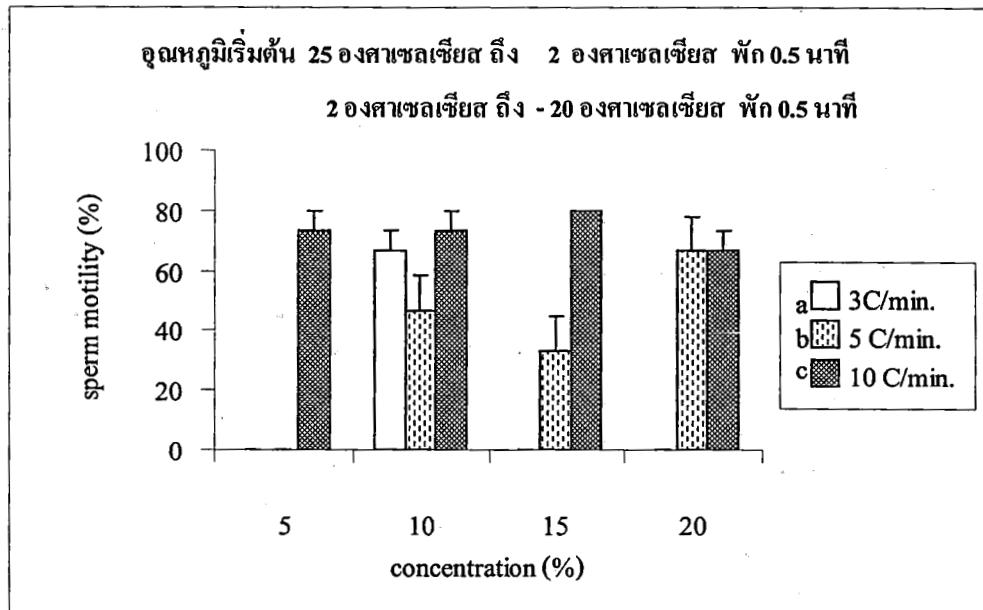
7.5 การศึกษาการแช่แข็งน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว

การเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาวแบบแช่แข็งในแต่ละชุดการทดลองทำโดยการรวมรวมเอาน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว 3-6 ตัว (pooled milt) โดยน้ำเชื้อถูกนำมาเจือจางในสารละลายน้ำ C-F HBSS ในอัตราส่วน 1:1 โดยปริมาตร แล้วจึงผสม cryoprotectants ได้แก่ DMSO ในระดับความเข้มข้นที่แตกต่างกันเพื่อให้ได้ความเข้มข้นสูดท้าย 5%, 10%, 15% และ 20% แล้วปล่อยไว้ 10 นาที เพื่อให้เกิดสภาพสมดุลย์ของสารละลายน้ำ (equilibrium) ก่อนที่นำเข้าจะถูกบรรจุรวมไว้ในหลอดฟาง (straws) ขนาด 0.25 มิลลิลิตร การทดลองของแต่ละชุดการทดลองได้ใช้ straw 3 หลอด (replications) และนำเข้าได้ถูกแช่แข็ง (freezing) โดยใช้อัตราการลดอุณหภูมิ 3 ระดับ ได้แก่ อัตราการลดอุณหภูมิที่ช้า ($3^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$) อัตราการลดอุณหภูมิที่ปานกลาง ($5^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$) และอัตราการลดอุณหภูมิที่รวดเร็ว ($10^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$) และกำหนดอุณหภูมิเริ่มต้นเท่ากัน (initial temperature) คือ 25°C และอุณหภูมิสุดท้ายเท่ากัน (final temperature) คือ -20°C แต่พักเซลล์ไว้ในระยะเวลาต่างกัน (holding) ที่อุณหภูมิ 2, 0, -2 และ -4°C โดยแต่ละอุณหภูมิจะพักเซลล์ไว้นาน 0.5 และ 2 นาที ก่อนที่จะให้ free fall และอยู่ในอุณหภูมิ -196°C ทันที นำเข้าปลาตะเพียนขาวที่ได้แช่แข็งไว้ในไนโตรเจนเหลวระยะเวลาหนึ่งและได้ถูกนำมาเพิ่มอุณหภูมิอย่างรวดเร็วในอ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิ (water bath) ที่ $70-80^{\circ}\text{C}$ จนนำเข้าแช่แข็งละลายเป็นของเหลว (thawing) และนำไปประเมินเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของ สเปร์มทันที

7.5.1 อุณหภูมิเริ่มต้น 25 องศาเซลเซียส ถึง 2 องศาเซลเซียส พัก 0.5 นาที

2 องศาเซลเซียส ถึง -20 องศาเซลเซียส พัก 0.5 นาที

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสด พบว่า มีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 100% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มหลังการแช่แข็งในน้ำยาสูตร Ca-F HBSS และสารละลายน้ำ DMSO 5% ที่ระดับอัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว มีการเคลื่อนที่ของสเปร์ม, DMSO 10% มีการเคลื่อนที่ของสเปร์มทุกระดับอัตราการลดอุณหภูมิ และ DMSO 15% และ 20% มีการเคลื่อนที่ของสเปร์มดีที่ระดับอัตราการลดอุณหภูมิอย่างปานกลางและที่ระดับอัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็วเมื่อถูกกระตุ้นด้วย 0.4% NaCl (ภาพที่ 27) จากการทดลองทางสถิติ พบว่า ความเข้มข้นของสารละลายน้ำ DMSO 10% มีความแตกต่างทางสถิติกับสารละลายน้ำ DMSO ความเข้มข้น 5%, 15% และ 20% ($P<0.05$) และสารละลายน้ำ DMSO ความเข้มข้น 15% และ 20% ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$) และอัตราการลดอุณหภูมิมีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$)



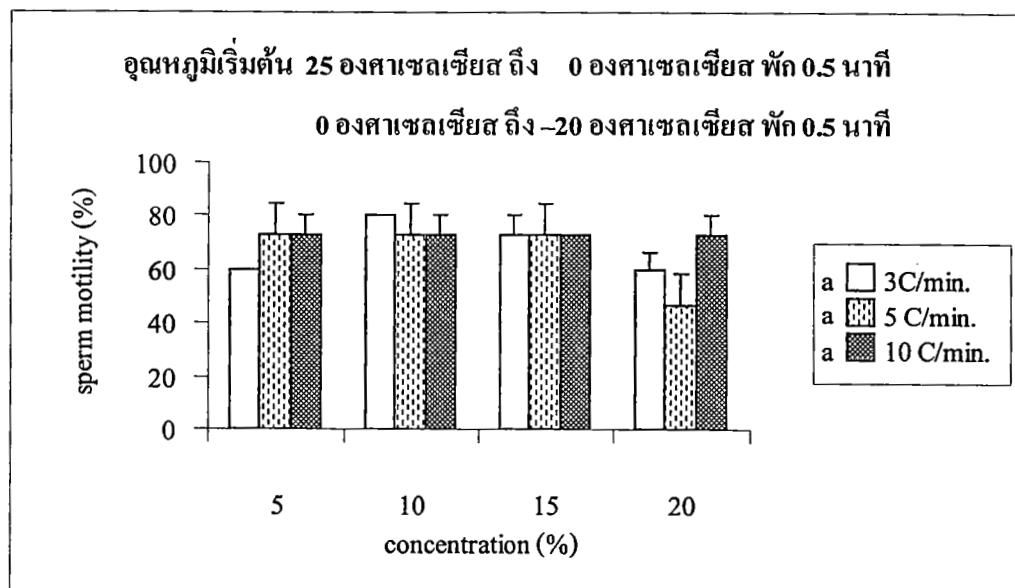
ภาพที่ 27 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายพลาตะเพียนขาวหลังการแช่แข็งในสารละลายน้ำ DMSO
 เมื่อหดอุณหภูมิที่ 2 องศาเซลเซียสนาน 0.5 นาที

7.5.2 อุณหภูมิเริ่มต้น 25 องศาเซลเซียส ถึง 0 องศาเซลเซียส พัก 0.5 นาที

0 องศาเซลเซียส ถึง -20 องศาเซลเซียส พัก 0.5 นาที

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสด พบว่า มีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 100% ผลของ การทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มหลังการแช่แข็งในน้ำยาสูตร Ca-F HBSS และสารละลายน้ำ DMSO 5%, 10%, 15% และ 20% พบว่า ในทุกระดับอัตราการลดอุณหภูมิ มีการเคลื่อนที่ของสเปร์ม เมื่อกระตุ้น ด้วย 0.4% NaCl (ภาพที่ 28) จากการทดสอบทางสถิติ พบว่า ความเข้มข้นของสารละลายน้ำ DMSO 5%, 10% และ 15% ไม่มีความแตกต่างทางสถิติ ($P>0.05$) แต่มีความแตกต่างทางสถิติกับสารละลายน้ำ DMSO 20% อย่างมีนัยสำคัญ ($P<0.05$) และอัตราการลดอุณหภูมิไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$)

น้ำเชื้อที่ได้เก็บแช่แข็งในชุดการทดลองนี้ที่ใช้อัตราการลดอุณหภูมิ $10^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$ เมื่อนำมาละลาย เดือนนำไปทดสอบเที่ยงกับไข่ปลาตะเพียนขาวสามารถปฏิสนธิได้ $77.2 \pm 4.3\%$ ซึ่งไม่มีความแตกต่างทาง สถิติ ($P>0.05$) จากการใช้น้ำเชื้อสดที่สามารถปฏิสนธิได้ $82 \pm 4.3\%$

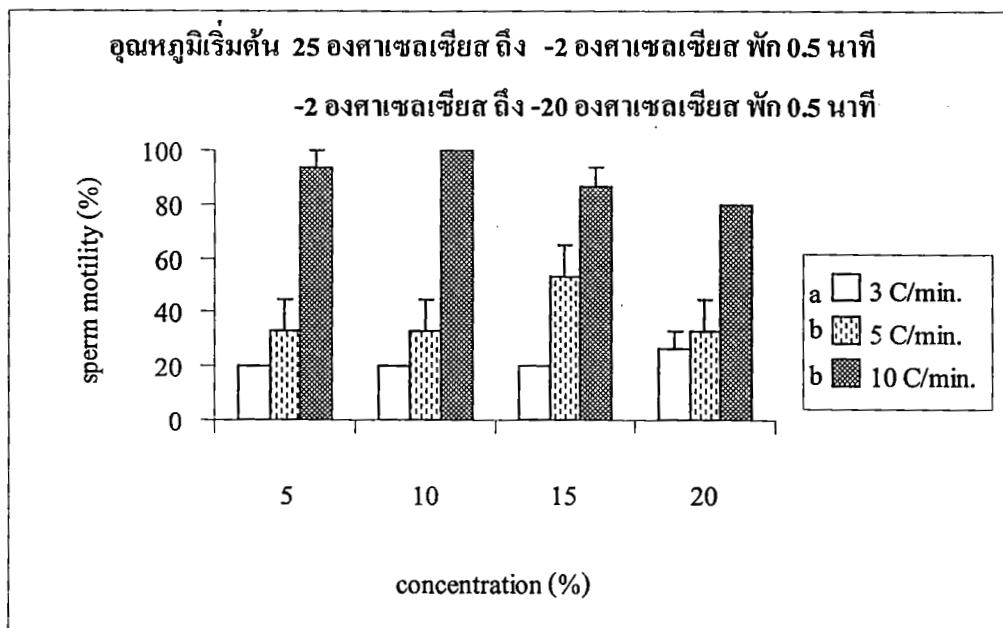


ภาพที่ 28 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังการแช่แข็งในสารละลาย DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ 0 องศาเซลเซียสนาน 0.5 นาที

7.5.3 อุณหภูมิเริ่มต้น 25 องศาเซลเซียส ถึง -2 องศาเซลเซียส พัก 0.5 นาที

-2 องศาเซลเซียส ถึง -20 องศาเซลเซียส พัก 0.5 นาที

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสค พบว่า มีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 100% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มหลังการแช่แข็งในน้ำยาสูตร Ca-F HBSS สารละลาย DMSO ความเข้มข้น 5%, 10%, 15% และ 20% พบว่าเมื่อใช้อัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว การเคลื่อนที่ของสเปร์มดีที่สุด รองลงมาคืออัตราการลดอุณหภูมิอย่างปานกลาง และอัตราการลดอุณหภูมิอย่างช้าตามลำดับ (ภาพที่ 29) จากการทดสอบทางสถิติพบว่า ความเข้มข้นของสารละลาย DMSO 5%, 10%, 15% และ 20% ไม่มีความแตกต่างทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$) และอัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็วมีความแตกต่างกันทางสถิติกับอัตราการลดอุณหภูมิอย่างช้าและอย่างปานกลาง ($P<0.05$)

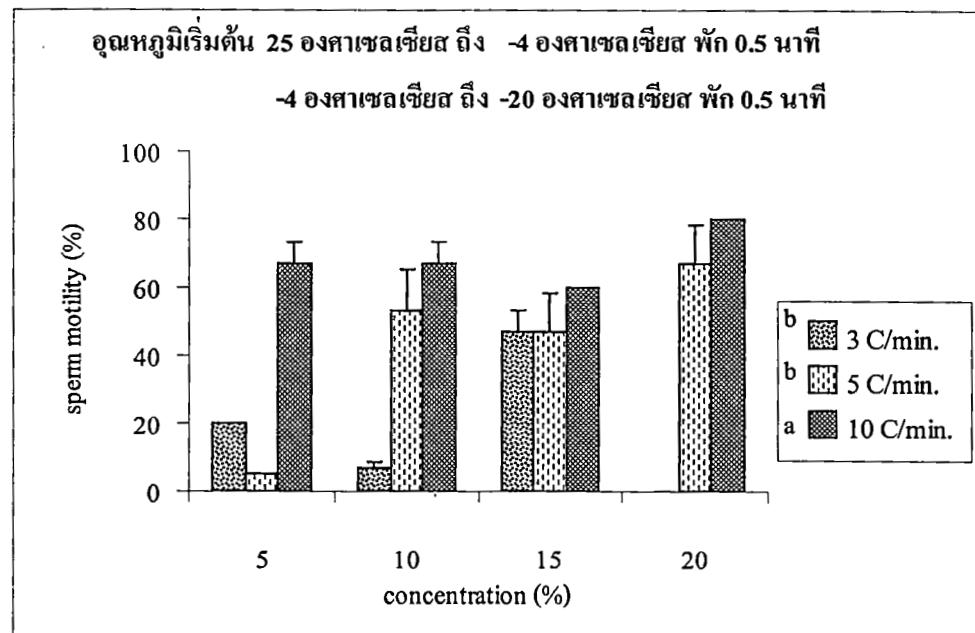


ภาพที่ 29 เปรอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปริ่มplateเพียงขาวหลังการแช่แข็งในสารละลาย DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ -2 องศาเซลเซียสนาน 0.5 นาที

7.5.4 อุณหภูมิเริ่มต้น 25 องศาเซลเซียส ถึง -4 องศาเซลเซียส พัก 0.5 นาที

-4 องศาเซลเซียส ถึง -20 องศาเซลเซียส พัก 0.5 นาที

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสัต พนว่า มีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 100% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปริ่มหลังการแช่แข็งในน้ำยาสูตร Ca-F HBSS สารละลาย DMSO ความเข้มข้น 5%, 10%, 15% และ 20% พนว่าเมื่อใช้อัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็วจะมีการเคลื่อนที่ของสเปริ่มเมื่อกระตุ้นด้วย 0.4% NaCl ดีที่สุด รองลงมาคือ อัตราการลดอุณหภูมิอย่างปานกลาง และอัตราการลดอุณหภูมิอย่างช้า (ภาพที่ 30) จากการทดสอบทางสถิติพบว่า ความเข้มข้นของสารละลาย DMSO 15% และ 20% ไม่มีความแตกต่างทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$) แต่มีความแตกต่างทางสถิติกับสารละลาย DMSO 5% และ 10% อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P<0.05$) และอัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็วมีความแตกต่างกันทางสถิติ กับอัตราการลดอุณหภูมิอย่างช้าและอย่างปานกลางอย่างมีนัยสำคัญ ($P<0.05$)

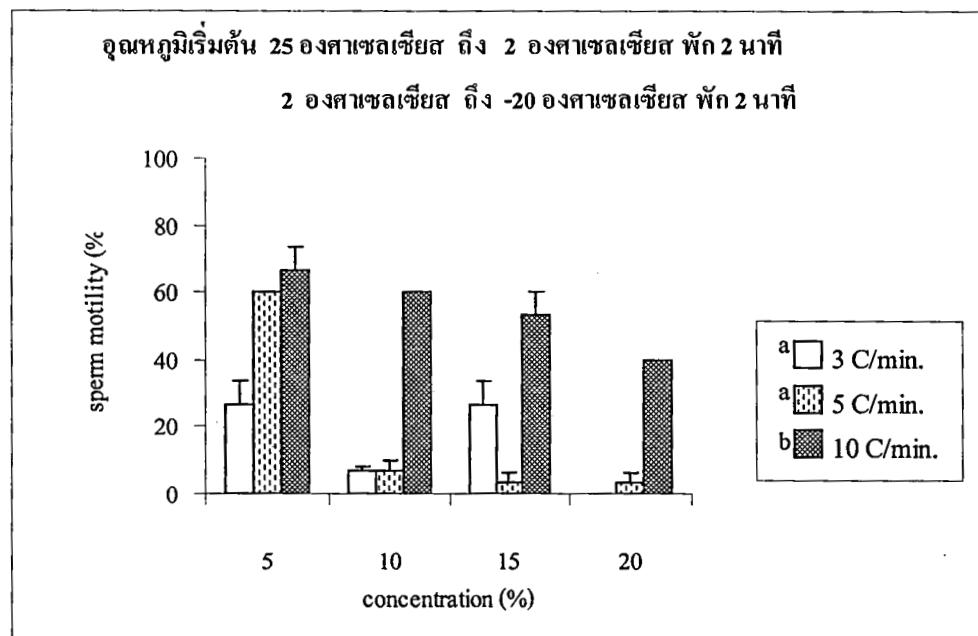


ภาพที่ 30 เปรียบเทียบการเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังการแช่แข็งในสารละลาย DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ -4 องศาเซลเซียสนาน 0.5 นาที

7.5.5 อุณหภูมิเริ่มต้น 25 องศาเซลเซียส ถึง 2 องศาเซลเซียส พัก 2 นาที

2 องศาเซลเซียส ถึง -20 องศาเซลเซียส พัก 2 นาที

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสด (freshly collected milt) พบว่า มีpercenต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 100% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มหลังการแช่แข็งในน้ำยาสูตร Ca-F HBSS และสารละลาย DMSO ความเข้มข้น 5%, 10%, 15% และ 20% พบว่าเมื่อใช้อัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็วมีผลทำให้การเคลื่อนที่ของสเปร์มมีผลดีที่สุด เมื่อระดับด้วย 0.4% NaCl แม้ว่าภาพรวมโดยทั่วไปของการลดอุณหภูมิอย่างช้าและอย่างปานกลางจะมีผลทำให้สเปร์ม มีการเคลื่อนที่น้อยมาก (ภาพที่ 31) จากการทดสอบทางสถิติ พบว่า ความเข้มข้นของสารละลาย DMSO 10% และ 15% ไม่มีความแตกต่างทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$) แต่มีความแตกต่างทางสถิติกับสารละลาย DMSO 5% และ 20% อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P<0.05$) และอัตราการลดอุณหภูมิอย่างช้าและอุณหภูมิอย่างปานกลางไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ($P>0.05$) แต่มีความแตกต่างทางสถิติกับอัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว ($P<0.05$)

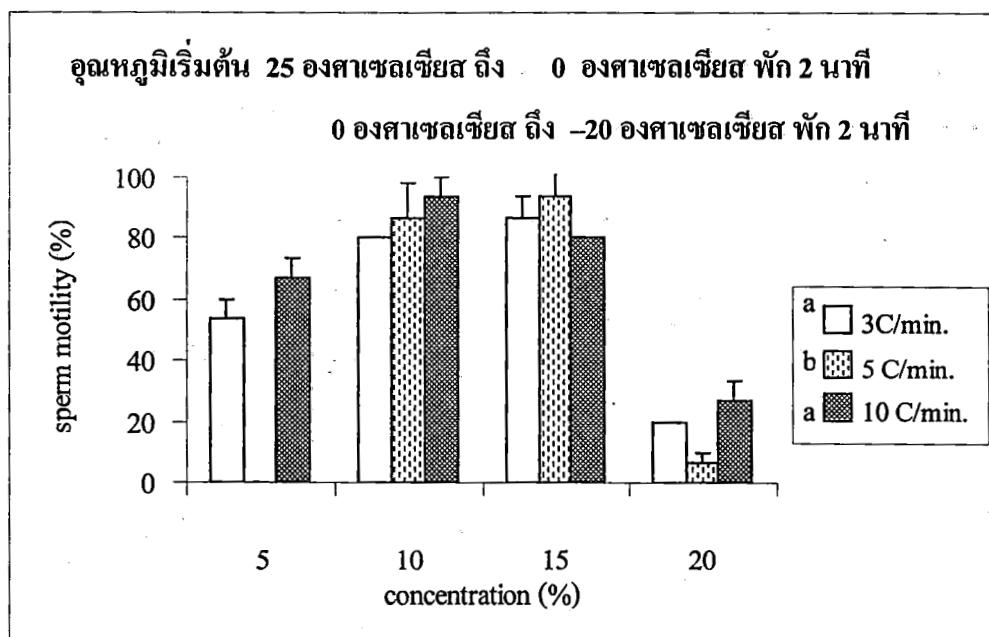


ภาพที่ 31 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายเหลวเพียงขาวหลังการแช่แข็งในสารละลายน้ำที่ 2 องศาเซลเซียสนาน 2 นาที

7.5.6 อุณหภูมิเริ่มต้น 25 องศาเซลเซียส ถึง 0 องศาเซลเซียส พัก 2 นาที

0 องศาเซลเซียส ถึง -20 องศาเซลเซียส พัก 2 นาที

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสตด พบร่วมกับภาพที่ 31 แสดงผลของการทดลองการเคลื่อนที่ของสเปร์มหลังการแช่แข็งในน้ำยาสูตร Ca-F HBSS และสารละลายน้ำที่ 2 องศาเซลเซียส 10% และ 15% ในทุกระดับอัตราการลดอุณหภูมนิมีการเคลื่อนที่ของสเปร์มดีที่สุดในขณะที่การใช้ DMSO 5% และ 20% พบร่วมกับภาพที่ 32 แสดงผลของการทดลองทางสถิติพบว่าความเข้มข้นของสารละลายน้ำที่ 10% และ 15% ไม่มีความแตกต่างทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$) แต่มีความแตกต่างทางสถิติกับสารละลายน้ำที่ 5% และ 20% อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P<0.05$) และอัตราการลดอุณหภูมิอย่างช้าและอัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็วไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ($P>0.05$) แต่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับอัตราการลดอุณหภูมิอย่างปานกลางอย่างมีนัยสำคัญ ($P<0.05$)

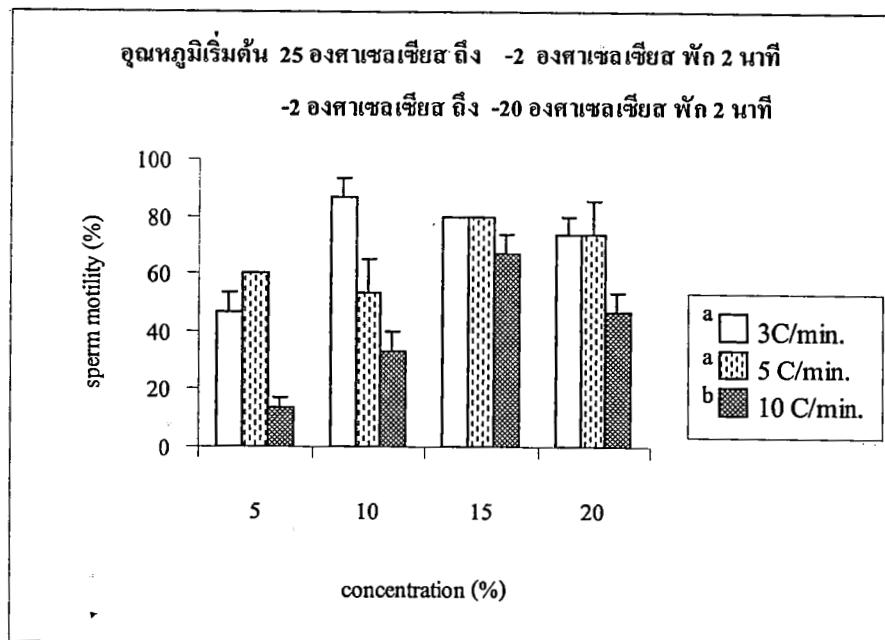


ภาพที่ 32 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลายขาวหลังการแช่แข็งในสารละลายน้ำ DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ 0 องศาเซลเซียสนาน 2 นาที

7.5.7 อุณหภูมิเริ่มต้น 25 องศาเซลเซียส ถึง -2 องศาเซลเซียส พัก 2 นาที

-2 องศาเซลเซียส ถึง -20 องศาเซลเซียส พัก 2 นาที

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสด พบว่า มีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 100% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มหลังการแช่แข็งในน้ำยาสูตร Ca-F HBSS และสารละลายน้ำ DMSO ความเข้มข้น 5%, 10%, 15% และ 20% พบว่าเมื่อใช้ชั้ตราการลดอุณหภูมิอย่างช้าและชั้ตราการลดอุณหภูมิอย่างปานกลางมีผลทำให้มีการเคลื่อนที่ของสเปร์มดีกว่าการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็วเมื่อกระตุ้นด้วย 0.4% NaCl (ภาพที่ 33) จากการทดสอบทางสถิติพบว่า ความเข้มข้นของสารละลายน้ำ DMSO 10%, 15% และ 20% ไม่มีความแตกต่างทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$) แต่มีความแตกต่างทางสถิติกับสารละลายน้ำ DMSO 5% อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P<0.05$) และชั้ตราการลดอุณหภูมิอย่างช้าและชั้ตราการลดอุณหภูมิอย่างปานกลางไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับชั้ตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็วอย่างมีนัยสำคัญ ($P<0.05$)



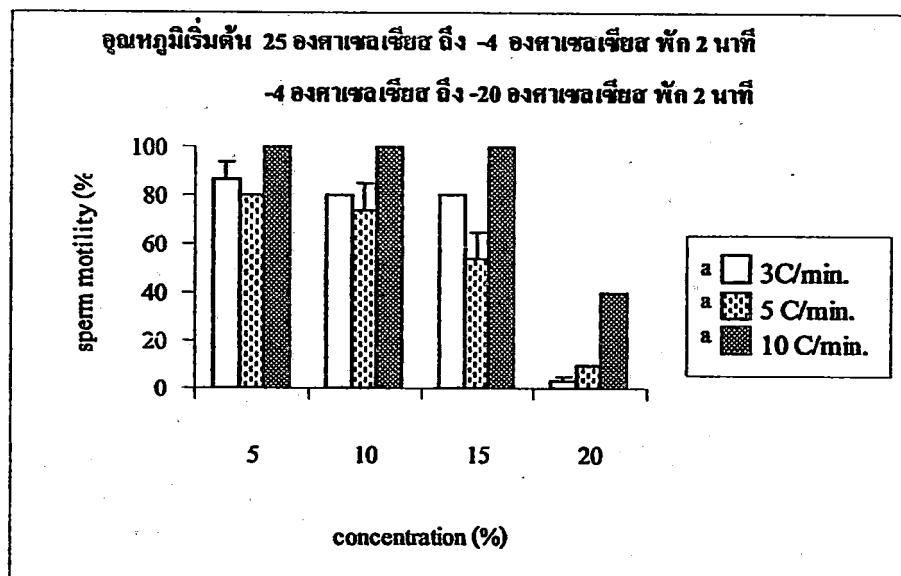
ภาพที่ 33 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มplateเพียงขาวหลังการแช่แข็งในสารละลายน้ำ DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ -2 องศาเซลเซียสนาน 2 นาที

7.5.8 อุณหภูมิเริ่มต้น 25 องศาเซลเซียส ถึง -4 องศาเซลเซียส พัก 2 นาที

-4 องศาเซลเซียส ถึง -20 องศาเซลเซียส พัก 2 นาที

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำเชื้อสค พบร.ว่า มีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 100% ผลของการทดสอบการเคลื่อนที่ของสเปร์มหลังการแช่แข็งในน้ำยาสูตร Ca-F HBSS และสารละลายน้ำ DMSO ความเข้มข้น 5%, 10% และ 15% พบร.ว่าเมื่อใช้อัตราการลดอุณหภูมิทุกรอบดับน้ำมีผลทำให้การเคลื่อนที่ของสเปร์มดีที่สุดเมื่อเปรียบเทียบกับความเข้มข้น DMSO 20% จะมีการเคลื่อนที่น้อยมาก (ภาพที่ 34) จากการทดสอบทางสถิติ พบร.ว่า ความเข้มข้นของสารละลายน้ำ DMSO 5%, 10% และ 15% ไม่มีความแตกต่างทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$) แต่มีความแตกต่างทางสถิติกับสารละลายน้ำ DMSO 20% อย่างมีนัยสำคัญ ($P<0.05$) และในทุกรอบดับอัตราการลดอุณหภูมิไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P>0.05$)

น้ำเชื้อที่ได้เก็บแช่แข็งในชุดการทดลองนี้ที่ลดอุณหภูมิด้วยอัตราการลดอุณหภูมิ $10^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$ เมื่อนำมาละลายแล้วนำไปผสมเทียมกับไบ่plateเพียงขาวสามารถปฏิสนธิได้ $80.8 \pm 3.8\%$ ซึ่งไม่มีความแตกต่างทางสถิติ ($P>0.05$) จากการใช้น้ำเชื้อสคที่สามารถปฏิสนธิได้ $85.2 \pm 4.1\%$



ภาพที่ 34 เปรียบเทียบการเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาตะเพียนขาวหลังการแช่แข็งในสารละลายน้ำ DMSO เมื่อหดอุณหภูมิที่ -4 องศาเซลเซียสนาน 2 นาที

7.6 การศึกษาการแช่แข็งน้ำเชื้อปลาคุกอยุ

การศึกษาการเก็บรักษา้น้ำเชื้อปลาคุกอยุแบบแช่แข็ง ในแต่ละชุดการทดลองทำโดยการรวมเน่าเชื้อปลาคุกอยุ 10-15 ตัว (pooled milt) เพื่อให้ได้น้ำเชื้อปริมาณรวมอยู่ 5 มิลลิลิตร น้ำเชื้อคุกนำมาเจือจางในสารละลายน้ำ C-F HBSS ในอัตราส่วน 1:1 โดยปริมาตร แล้วจึงผสม cryoprotectants ได้แก่ propylene glycol, glycerol, formamide ในระดับความเข้มข้นที่แตกต่างกันเพื่อให้ได้ความเข้มข้นสูดท้าย 5%, 10%, 15% และ 20% แล้วปัลปอยไว้ 10 นาที เพื่อให้เกิดสภาพสมดุลย์ของสารละลายน้ำ (equilibrium) ก่อนที่นำน้ำเชื้อจะถูกรวบรวมไว้ในหลอดฟาง (straws) ขนาด 0.25 มิลลิลิตร การทดลองของแต่ละชุดการทดลอง ได้ใช้ straw 3 หลอด (replications) ทำการแช่แข็งในช่วงอุณหภูมิพันธ์ว่าว ไจ การแช่แข็งน้ำเชื้อปลาคุกอยุทำโดยนำหลอดฟางเหล่านี้มาแข็ง (freezing) โดยใช้อัตราการลดอุณหภูมิ 3 ระดับ ได้แก่ อัตราการลดอุณหภูมิที่ช้า (slow freezing rate ที่ 3 °C/นาที จากอุณหภูมิ 25°C จนเป็น -40°C ก่อนที่จะ free fall และอยู่ในอุณหภูมิ -196°C ทันที) อัตราการลดอุณหภูมิปานกลาง (medium freezing rate ที่ 5 °C/นาที จากอุณหภูมิ 25°C จนเป็น -40°C ก่อนที่จะ free fall และอยู่ในอุณหภูมิ -196°C ทันที) และ อัตราการลดอุณหภูมิที่รวดเร็ว (fast freezing rate ที่ 10 °C/นาที จากอุณหภูมิ 25°C จนเป็น -40°C ก่อนที่จะ free fall และอยู่ในอุณหภูมิ -196°C ทันที) น้ำเชื้อปลาคุกอยุแช่แข็งที่ได้เก็บรักษาไว้ในโตรเจนเหลวระยะเวลานี้และได้ถูกนำมาเพิ่มอุณหภูมิอย่างรวดเร็วในอ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิ (water

bath) ที่ $70-80^{\circ}\text{C}$ จนน้ำแข็งแข็งละลายเป็นของเหลว (thawing) และนำไปประเมินเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของ สเปร์มทันที

7.6.1 การแข็งแข็งน้ำแข็งปลาคุกอยด้วย Propylene glycol

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำแข็งสอดพบร่วมกับมีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 100% แต่เมื่อนำน้ำแข็งมาแข็งโดยใช้อัตราการลดอุณหภูมิทั้ง 3 อัตราพบว่า ในทุกระดับอัตราการลดอุณหภูมิดังที่กล่าวมาแล้ว สเปร์มยังมีการเคลื่อนที่ของสเปร์มเมื่อกระตุนด้วย 0.4% NaCl มีค่าเฉลี่ยตั้งแต่ 13.33% - 53.33% (ภาพที่ 35) จากการทดลองทางสถิติพบว่าความเข้มข้นของสารละลาย Propylene glycol 15 % ไม่มีความแตกต่างทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญกับสารละลาย Propylene glycol 20% ($P>0.05$) แต่มีความแตกต่างกันทางสถิติกับสารละลาย Propylene glycol 5% และ 20% ($P<0.05$) ใน การแข็งแข็งน้ำแข็ง เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มหลังการละลายมีค่าสูงสุดคือ 53.33% หลังการแข็งแข็งโดยใช้ Propylene glycol และอัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว

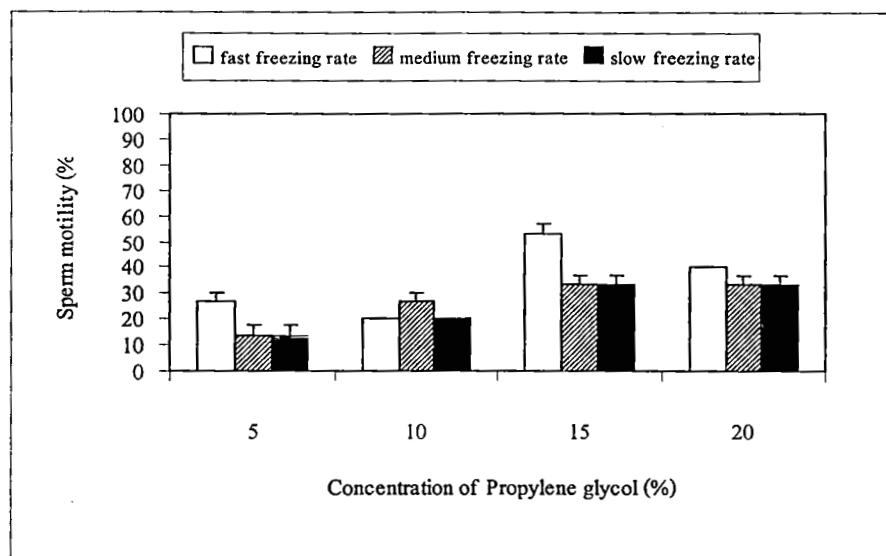
น้ำแข็งปลาคุกอยที่ได้เก็บแข็งในชุดการทดลองนี้ที่ลดอุณหภูมิด้วยอัตราการลดอุณหภูมิ $10^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$ เมื่อนำมาละลายแล้วนำไปผสมเทียนกับไบ่ปลาคุกอยสามารถปฎิสนธิได้ $84.8 \pm 3.5\%$ ซึ่งไม่มีความแตกต่างทางสถิติ ($P>0.05$) จากการใช้น้ำแข็งสดที่สามารถปฎิสนธิได้ $87.2 \pm 2.9\%$

7.6.2 การแข็งแข็งน้ำแข็งปลาคุกอยด้วย Glycerol

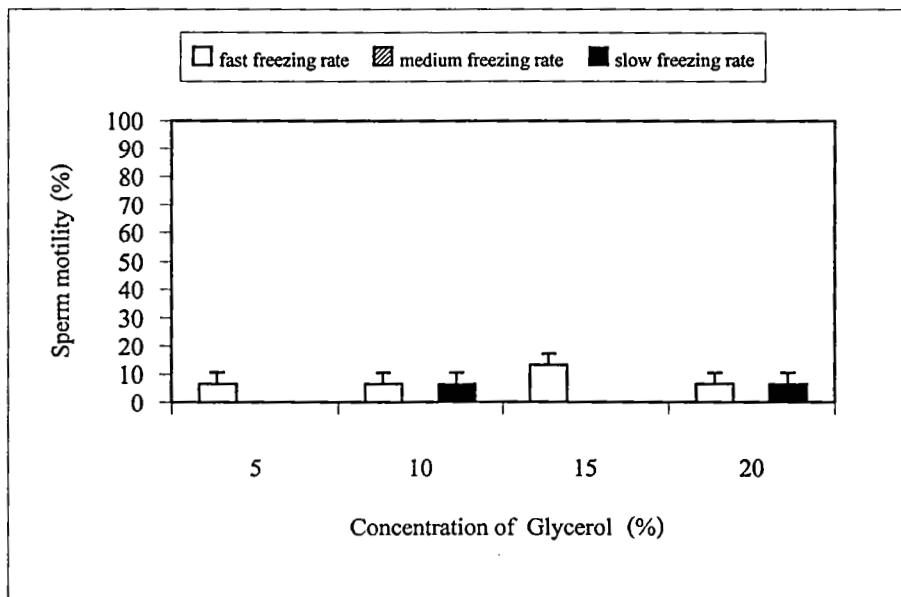
จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำแข็งสอดพบร่วมกับมีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 100% แต่เมื่อนำน้ำแข็งมาแข็งโดยใช้อัตราการลดอุณหภูมิทั้ง 3 อัตราพบว่าที่อัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็วมีการเคลื่อนที่ของสเปร์ม ทุกความเข้มข้นเมื่อกระตุนด้วย 0.4% NaCl มีค่าไม่เกิน 15% ที่อัตราการลดอุณหภูมิอย่างปานกลาง ไม่มีการเคลื่อนที่ของสเปร์มในทุกความเข้มข้น และที่อัตราการลดอุณหภูมิอย่างช้าที่ความเข้มข้น 10% และ 20% มีการเคลื่อนที่ของสเปร์มเมื่อกระตุนด้วย 0.4% NaCl มีค่าไม่เกิน 10% (ภาพที่ 36) จากการทดลองทางสถิติพบว่าความเข้มข้นของสารละลาย Glycerol ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$)

7.6.3 การแข็งแข็งน้ำแข็งปลาคุกอยด้วย Formamide

จากการประเมินการเคลื่อนที่ของน้ำแข็งสอดพบร่วมกับมีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่เท่ากับ 100% แต่เมื่อนำน้ำแข็งมาแข็งโดยใช้อัตราการลดอุณหภูมิทั้ง 3 อัตราพบว่า ในทุกอัตราการลดอุณหภูมิไม่มีการเคลื่อนที่ของสเปร์มเลย เมื่อกระตุนด้วย 0.4% NaCl แสดงว่า Formamide ไม่สามารถนำมาใช้ในการแข็งแข็งน้ำแข็งปลาคุกอย



ภาพที่ 35 เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาคูกอยหลังการแช่แข็งในสารละลายน้ำมันพาราфин Propylene glycol ความเข้มข้น 5%, 10%, 15% และ 20% ในอัตราส่วน 1:1



ภาพที่ 36 แสดงเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มปลาคูกอยหลังการแช่แข็งในสารละลายน้ำมันพาราфин Glycerol ความเข้มข้น 5%, 10%, 15% และ 20% ในอัตราส่วน 1:1

8. อภิปราย และสรุปผลการทดลอง

จากการทดลองเพื่อหาสูตรน้ำยาที่เหมาะสมในการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาวแบบแห้งเย็น พบว่าน้ำยา Calcium-free Hank's balanced salt solution (Ca-F HBSS) สามารถเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาวได้ดีที่สุด เนื่องจากเปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มลดลงช้าที่สุดและหยุดเคลื่อนที่ที่ 66 ชั่วโมง สำหรับน้ำยาสูตร อีน ๆ นั้นเวลาที่สเปร์มหยุดเคลื่อนจะอยู่ในช่วง 48 ถึง 60 ชั่วโมง และในช่วง 24 ชั่วโมงแรกเปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มลดลงเร็วกว่าสเปร์มที่เก็บในน้ำยา Ca-F HBSS มาก ผลจากการย้อมสีสเปร์มที่มีชีวิต พบว่าในวันที่ 4 ของการเก็บรักยาน้ำเชื้อเปอร์เซนต์ของสเปร์มที่มีชีวิตที่เก็บรักษาไว้ในน้ำยา Cortland มีค่าต่ำที่สุดคือ คือ 55 เปอร์เซนต์ เปอร์เซนต์ของสเปร์มที่มีชีวิตในน้ำยา Ca-F HBSS มีค่า 71 เปอร์เซนต์ แต่ในสูตร HBSS, Extender 7 และ Extender 13 เปอร์เซนต์ของ สเปร์มที่มีชีวิตโดยทั่วไปจะมีค่ามากกว่า 85 เปอร์เซนต์ขึ้นไป การเคลื่อนที่ของสเปร์มในน้ำยาทั้ง 5 สูตรมีแนวโน้มว่าสามารถรักษาให้สเปร์มให้สามารถเคลื่อนที่แม้ว่าถูก ricordomatic จำกัดนานกว่า 48 ชั่วโมง ทั้งนี้อาจ เพราะว่าสูตรน้ำยาต่าง ๆ มีองค์ประกอบทางเคมีและค่าอสモลาริตี้ (osmolarity) ใกล้เคียงกันของเหลวในอณฑะของปลา จึงทำให้สเปร์มมีชีวิตอยู่ได้ในช่วงเวลาหนึ่ง แต่อย่างไรก็ตามน้ำยา Ca-F HBSS เป็นน้ำยาที่ทำให้สเปร์มมีเปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ได้ดีและเก็บรักยาน้ำเชื้อได้นานที่สุดคือ 66 ชั่วโมง ทัศนีย์ และคณะ(2532) ได้ทำการตรวจคุณภาพน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาวที่เก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ 5 – 10 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 53 ชั่วโมง โดย Extender ที่ใช้คือ 0.85 %NaCl + 7.5 % milk powder พบว่าอัตราการเคลื่อนที่อยู่ในระดับ 3 และสเปร์มที่เคลื่อนที่มีอยู่ 50 เปอร์เซนต์ สำหรับการทดลองในครั้งนี้น้ำยาสูตร HBSS, Cortland, Extender 7 และ Extender 13 แม้ว่าจะสามารถเก็บรักยาน้ำเชื้อได้ในระยะเวลาที่ใกล้เคียงกับสูตรน้ำยา Ca-F HBSS แต่เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ในช่วงแรกจะต่ำกว่า ทั้งนี้อาจเป็นเพราะแคลเซียมที่ผสมอยู่ในน้ำยามีผลต่อสเปร์ม อาจทำให้คุณภาพสเปร์มด้อยลง เนื่องจากแคลเซียมอาจไปกระตุ้นสเปร์ม แต่การเตรียมน้ำยาสูตร Ca-F HBSS ไม่มีการใส่แคลเซียมลงไป ทำให้คุณภาพการเก็บรักยานั้นดีกว่า ดังนั้นการเลือกสูตรน้ำยาที่เหมาะสมจึงควรเลือกน้ำยาที่ทำให้สเปร์มเคลื่อนที่ หรือมีชีวิตอยู่ได้นานรวมทั้งมีการเคลื่อนที่แข็งแรงปราดเปรียว (Stoss, 1983; Brown and Mims, 1995)

ในการทดลองต่อมานำได้น้ำยาน้ำฟเฟอร์ Ca-F HBSS มาเจือจางน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาวในอัตราส่วนระหว่างน้ำเชื้อต่อน้ำยาเป็น 1:1 , 1:2 และ 1:4 ผลที่ได้พบว่า เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่และระยะเวลาที่สามารถเก็บรักษาสเปร์มก่อนที่สเปร์มจะหยุดเคลื่อนที่ในน้ำยาอัตราส่วน 1:1 และ 1:2 มีค่าใกล้เคียงกัน คือประมาณ 60 ชั่วโมง ซึ่งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับน้ำยาที่อัตราส่วน 1:4 ที่เปอร์เซนต์การเคลื่อนที่และเวลาที่สเปร์มหยุดเคลื่อนที่ต่ำกว่าน้ำยาในส่องอัตราส่วนแรก และจากผลการทดลองการย้อมสีเพื่อหาเปอร์เซนต์ของสเปร์มที่มีชีวิตนั้น ในทั้ง 3 อัตราส่วนมีเปอร์เซนต์สเปร์มที่มีชีวิตโดยรวมมากกว่า 90 เปอร์เซนต์ที่ระยะเวลา 4 วัน การเจือจางน้ำเชื้อในสารละลายน้ำฟเฟอร์ด้วยการใช้อัตราส่วนการเจือจาง

ที่สูงขึ้นมีผลทำให้ค่าแรงดันอสโนติกลดลง จึงเป็นสาเหตุหนึ่งที่ทำให้ระยะเวลาการเก็บแข็งเย็นลดลงเมื่อเจือจางน้ำเชื้อในสารละลายน้ำฟเฟอร์ เช่น Bates et al. (1996) รายงานว่า น้ำเชื้อปลาดุกอเมริกัน (*Ictalurus punctatus*) ที่เจือจางในน้ำยา HBSS จะมีผลทำให้ค่าแรงดันอสโนติกของสารละลายน้ำลดลง 10 mosmol/kg

จากผลการศึกษาการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาดุกอุยแบบแข็งเย็นในน้ำยาสูตรต่าง ๆ ได้แก่ น้ำยาสูตร HBSS , Extender 13, Extender 7 และ Cortland ที่อุณหภูมิ 0-4 องศาเซลเซียส พนวจการทดลองทั้ง 3 ครั้ง เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์ม ในน้ำยาแต่ละสูตร มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P<0.05$) และจากผลการทดลองยังแสดงให้เห็นว่า น้ำยาสูตร HBSS ให้ผลในการเก็บรักษาดีที่สุด โดยพิจารณาจากเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์ม ประกอบกับเปอร์เซ็นต์สเปร์มที่มีชีวิต อย่างไรก็ตาม การเปรียบเทียบระหว่างการทดลองทั้ง 3 ครั้ง จะพบว่า การทดลองครั้งแรก น้ำยาสูตร HBSS สามารถเก็บได้นานถึง 120 ชั่วโมง ในขณะที่ในการทดลองครั้งที่ 2 นั้น น้ำยาสูตร HBSS สามารถเก็บรักษาได้นานที่สุด เพียงแค่ 48 ชั่วโมง ซึ่งผลการทดลองทั้ง 2 ครั้งนี้แตกต่างกันมาก ซึ่งคาดว่า อาจมาจาก การทดลองครั้งแรกนั้นใช้ปลาดุกอุยเพศผู้ที่สมบูรณ์เพศ มีสุขภาพแข็งแรง และอยู่ในช่วงดุจดิบสมพันธุ์วางไข่ ส่วนในการทดลองครั้งที่ 2 นั้น ป้าดุกอุยเพศผู้ที่ใช้เป็นปลาที่ป่วยและบังพักปลาเป็นเวลานาน ทำให้การทดลองเดือนไปถึงปลายเดือนตุลาคม ซึ่งเป็นช่วงปลายของดุจดิบสมพันธุ์วางไข่แล้ว จึงอาจจะส่งผลให้คุณภาพของสเปร์มมีความแข็งแรงแตกต่างกันด้วย ส่วนการทดลองครั้งที่ 3 นั้นเริ่มทดลองในเดือนกุมภาพันธุ์ซึ่งเป็นช่วงต้นดุจดิบสมพันธุ์วางไข่ พนวจว่า น้ำยาสูตร HBSS สามารถเก็บรักยาน้ำเชื้อได้นานที่สุดเป็นเวลา 72 ชั่วโมง ซึ่งจะเห็นได้ว่า ระยะเวลาในการเก็บรักยาน้ำเชื้อในการทดลองครั้งที่ 3 นี้ มีค่าเฉลี่ยกว่าระยะเวลาในการทดลองครั้งที่ 1 จึงสามารถกล่าวได้ว่า ดุจดิบสมพันธุ์วางไข่มีผลต่อความแข็งแรงของสเปร์มทำให้ระยะเวลาในการเก็บรักยาน้ำเชื้อลดลงในช่วงในช่วงปลายดุจดิบสมพันธุ์วางไข่ อย่างไรก็ตาม การเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาดุกอุยในน้ำยาสูตรต่างๆ (diluted milt) ที่มีการเติมยาปฏิชีวนะ(antibiotic) สามารถเก็บรักษาไว้ได้นานกว่า การเก็บรักยาน้ำเชื้อสดที่ไม่มีการเจือจาง (undiluted milt) โดยที่น้ำเชื้อที่เก็บในน้ำยาที่มีการเติมยาปฏิชีวนะ(antibiotic) ให้ผลการเก็บน้ำเชื้อได้นานถึง 120 ชั่วโมง ในขณะที่การเก็บน้ำเชื้อสดสามารถเก็บได้นานที่สุดเพียง 24 ชั่วโมง ซึ่งการทดลองนี้ สอดคล้องกับการทดลองของ Christensen และ Tiersch (1996) ที่รายงานว่า การเก็บน้ำเชื้อของปลาดุก channel catfish (*Ictalurus punctatus*) ในน้ำยาที่มีการเติมยาปฏิชีวนะนั้น สามารถเก็บน้ำเชื้อไว้ได้นานกว่า การเก็บน้ำเชื้อในน้ำยาที่ไม่มีการเติมยาปฏิชีวนะ หรือการเก็บน้ำเชื้อสด

การศึกษาอัตราส่วนที่เหมาะสมในการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาดุกอุยแบบแข็งเย็นโดยการเจือจางน้ำเชื้อในน้ำยาสูตร HBSS ด้วยอัตราส่วนน้ำเชื้อต่อน้ำยา เป็น 1 ต่อ 1, 1 ต่อ 2 และ 1 ต่อ 4 พนวจว่า เปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่และเปอร์เซ็นต์สเปร์มที่มีชีวิต ในอัตราส่วนน้ำเชื้อต่อน้ำยาที่ใช้ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P> 0.05$) ผลการทดลองนี้ ตรงข้ามกับการทดลองของ นิศา (2539) ซึ่งได้รายงานว่า

อัตราส่วนที่เหมาะสมในการเก็บน้ำเชื้อปลาดุกอุย คือ อัตราส่วน 1 ต่อ 6 โดยใช้น้ำยาสูตร Modified Cortland ที่สามารถเก็บรักษาไว้ได้เป็นเวลา 3 วัน อุทัยรัตน์ (2526) รายงานว่าอัตราส่วนที่เหมาะสมในการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว (*Puntius gonionotus*) คือ อัตราส่วนน้ำเชื้อต่อน้ำยาเป็น 5 ต่อ 3 ส่วน นลินี (2527) ใช้อัตราส่วนน้ำเชื้อต่อน้ำยา 1 ต่อ 3 ใน การเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว ในขณะที่ Hulata และ Rothbard (1979) ใช้อัตราส่วนน้ำเชื้อต่อน้ำยาเป็น 5 ต่อ 3 ใน การเก็บน้ำเชื้อปลาใน (*Cyprinus carpio*)

จากการทดลองเพื่อหาชนิดของสารละลายไครโอลอพรเทกแทนที่ใช้ในการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาวแบบแช่แข็งนั้น สารละลาย methanol และ sucrose มีความเป็นพิษต่อสเปิร์มน้อยที่สุด เมื่อจากยังมีปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปิร์มในเวลา 120 นาที ในทุกๆ ความเข้มข้น เช่นเดียวกับ DMSO ที่มีความเป็นพิษน้อยแม้ว่าสเปิร์มหยุดการเคลื่อนที่เมื่อแช่ใน DMSO 15% หรือ 20% นาน 20 นาที สารละลาย Formamide จะมีความเป็นพิษต่อสเปิร์มมากที่สุด เมื่อจากปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปิร์มเท่ากับ 0 ในเวลาเพียง 10 นาทีเท่านั้น จากการเปรียบเทียบความเข้มข้นของสารละลายไครโอลอพรเทกแทนที่ใช้ในการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาแบบแช่แข็ง สารละลายไครโอลอพรเทกแทนที่ความเข้มข้น 5% จะมีความเป็นพิษต่อสเปิร์มน้อยที่สุด โดยยังมีการเคลื่อนที่ของสเปิร์มในเวลา 120 นาที ในสารละลาย methanol, DMSO, sucrose และ propylene glycol เท่ากับ 13.33%, 9.44%, 16.67% และ 2.50% ตามลำดับ แต่ที่ความเข้มข้น 20% จะมีปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปิร์มเท่ากับ 0 โดยใช้เวลาเพียง 10 นาที ในสารละลาย Formamide, Propylene glycol, Ethyl alcohol ดังนั้นสารละลายไครโอลอพรเทกแทนที่มีพิษต่อสเปิร์มปลาตะเพียนขาวน้อยที่สุดคือ methanol , DMSO และ sucrose

จากการทดลองเพื่อหาชนิดของสารละลายไครโอลอพรเทกแทนที่ใช้ในการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาดุกอุยแบบแช่แข็งนั้น สารละลาย Propylene glycol มีความเป็นพิษต่อสเปิร์มน้อยที่สุด เมื่อจากยังมีการเคลื่อนที่ของสเปิร์มที่ระยะเวลา 180 นาที และสารละลาย Ethylene glycol มีความเป็นพิษต่อสเปิร์มมากที่สุด เมื่อจากปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ในทุกระดับความเข้มข้นมีค่าต่ำกว่า 10% และหยุดการเคลื่อนที่ในระยะเวลาที่รวดเร็วกว่าสารตัวอื่น จากการเปรียบเทียบความเข้มข้นของสารละลายไครโอลอพรเทกแทนที่ในการทดลองเพื่อหาชนิดของสารละลายไครโอลอพรเทกแทนที่ใช้ในการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาดุกอุยแบบแช่แข็งพบว่า propylene glycol, glycerol และ formamide มีความเป็นพิษต่ำ

จากการทดสอบความเป็นพิษของสารละลายไครโอลอพรเทกแทนที่มีต่อน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว และปลาดุกอุยในทุกชุดการทดลองให้ผลการทดลองที่เหมือนกันตรงที่ ปอร์เซนต์การเคลื่อนที่ของสเปิร์มในสารละลายไครโอลอพรเทกแทนที่ทุกชนิดมีแนวโน้มที่มีค่าลดลงเมื่อเวลาและความเข้มข้นเพิ่มขึ้น เมื่อเทียบกับการทดลองในปลาดุกอเมริกัน (*Ictalurus punctatus*; Tiersch et al., 1994) และปลาเริ่ม (*Sparus aurata*; Fabbrocini et al., 2000) เป็นต้น จากการศึกษาความเป็นพิษของสารไครโอลอพรเทก

แทนที่ระดับความเข้มข้นต่างๆเพื่อเป็นเกณฑ์ในการเลือกชนิด แต่ระดับความเข้มข้นของสารไฮโร ไพรโอ โพรเทคแทนที่และระยะเวลาสมดุลย์ (equilibration time) เพื่อใช้ในขั้นตอนแรกเพื่อเชื้อปลาตะเพียนขาว หรือปลาคูกอยด์ต่อไป โดยในการทดลองการเก็บรักษานำเข้าเชื้อปลาตะเพียนขาวแบบแรกเพียงได้เลือกใช้น้ำยา สูตร Ca-F HBSS และใช้ DMSO เป็นสารละลายไฮโร โพรเทคแทนที่ พบว่า การแรกเพียงด้วยสารละลาย DMSO 10% ที่ระดับอัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว (10 องศาเซลเซียส/นาที) โดยใช้ขั้นตอนลด อุณหภูมิจาก อุณหภูมิเริ่มต้น 25 องศาเซลเซียส ถึง 0 องศาเซลเซียส พัก 0.5 นาที และลดอุณหภูมิจาก 0 องศาเซลเซียส ถึง -20 องศาเซลเซียส พัก 0.5 นาที มีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มดีที่สุดเท่ากับ 73.33% ลดคลื่นกับผลการทดลองการแรกเพียงนำเข้าเชื้อปลาเต้พอย (ศิริพร และคณะ 2548) กฤษณ์ และคณะ (2530) ทำการเก็บรักษานำเข้าเชื้อปลาตะเพียนขาวแบบแรกเพียง โดยใช้ glycerol หรือ DMSO เป็น ไฮโร โพรเทคแทนที่ความเข้มข้น 2 – 8 % ที่อุณหภูมิ -196°C ใช้น้ำยา Ringer's solution ที่ปรับ pH เป็น 7.4 โดยทำการเก็บไว้ในตู้เย็นเป็นเวลา 90 นาที ก่อนทำการลดอุณหภูมิ ด้วยการหย่อนน้ำแข็งลงใน ถังในโตรเจนเหลว ที่มีแต่อิโน่ในโตรเจน เป็นเวลา 15 นาที แล้วจึงนำไปแช่ในถังในโตรเจนเหลวที่ -196°C เป็นเวลา 48 ชั่วโมง แล้วจึงนำมาตรวจคุณภาพ พบว่า เปอร์เซ็นต์สเปร์มที่มีชีวิตเมื่อใช้ glycerol ระดับ 4% ให้ผลดีที่สุด 53.5 ± 4.5 และเมื่อใช้ DMSO ระดับ 2, 4, 8% ให้ผลดีเป็นที่น่าพอใจคือ 55.0 ± 1.5 , 63 ± 3.0 และ $51.0 \pm 11.6\%$ ตามลำดับ นลินี นาราคแม่น (2527) ได้ทำการเก็บนำเข้าเชื้อปลาตะเพียน ขาวแบบแรกเพียง พบร้า กรณีใช้ 8% DMSO และ 12% DMSO มีผลทำให้สเปร์มมีการเคลื่อนที่เท่ากับ 32.4% และ 23.52% ตามลำดับ โดยใช้อัตราการลดอุณหภูมิอย่างช้า ($3^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$)

จากการทดลองเก็บรักษานำเข้าเชื้อปลาคูกอยด์แบบแรกเพียงในน้ำยาสูตร C-F HBSS และสารละลาย ไฮโร โพรเทคแทนที่ พบว่า สารละลาย Propylene glycol ความเข้มข้น 15% ที่ระดับอัตราการลดอุณหภูมิ อย่างรวดเร็ว ($10^{\circ}\text{C}/\text{นาที}$) มีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของสเปร์มดีที่สุดเท่ากับ 53.33% รองลงมาคือ สาร ละลาย Propylene glycol ความเข้มข้น 20% ที่ระดับการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว มีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ ของสเปร์มเท่ากับ 40% และสารละลาย Formamide ความเข้มข้นทั้ง 4 ระดับ (5%, 10%, 15% และ 20%) ทุกอัตราลดอุณหภูมิไม่เหมาะสมในการนำมาใช้ในการแรกเพียงนำเข้าเชื้อปลาคูกอยด์ เนื่องจาก สเปร์มปลาคูกอยด์ ไม่เคลื่อนที่เลยหลังการละลาย

9. เอกสารอ้างอิง

- กรมประมง. 2543. เอกสารฉบับที่ 7/2543. สถิติผลผลิตการเลี้ยงสัตว์น้ำจีดประจำปี 2540.
- กฤษณ์ มงคลปัญญาและคณะ. 2530. การศึกษาเบื้องต้นการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาเพื่อประโยชน์ในการผสมเทียม.
- นลินี นารกแม่น. 2527. การศึกษาเบื้องต้นกรรมวิธีการเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาโดยวิธีแช่แข็ง. วิทยานิพนธ์ปริญญาบัณฑิต . มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ , กรุงเทพฯ
- นลินี นารกแม่น, กฤษณ์ มงคลปัญญา, อุทัยรัตน์ ณ นคร, และ ประวิทย์ สุรนีรนาถ. 2526. ความล้มเหลวในการพยาบาลเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาเพื่อประโยชน์ในการผสมเทียม. รายงานการประชุมทางวิชาการ ครั้งที่ 21 สาขาประมง. มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- นิศา ไชยรักษ์. 2539. การเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาดุกอุยโดยวิธีการแช่แข็ง. วิทยานิพนธ์ปริญญาคุณวีบัณฑิต , มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.
- ทัศนีย์ ภูมิพันธ์และคณะ. 2532. การเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาวและปลาสวาย. เอกสารวิชาการ ฉบับที่ 101. สถาบันประมงน้ำจืดแห่งชาติ, กรุงเทพฯ. 11 หน้า.
- ศิริพร คงรัตน์, สุบันฑิต นิมรัตน์ และ วีรพงศ์ วุฒิพันธุ์ชัย. 2548. การเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาเทโพแบบแช่แข็ง. การประชุมทางวิชาการ ครั้งที่ 43 ระหว่างวันที่ 1-4 กุมภาพันธ์ 2548 ณ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ วิทยาเขตบางเขน กรุงเทพฯ หน้า 82-89.
- วิทย์ ราชลานกุจิ , เวียง เชื้อโพธิ์หัก , ประวิทย์ สุรนีรนาถ และ อุทัยรัตน์ ณ นคร . 2525. การเพาะเลี้ยงปลาดุกอุย . ภาควิชาเพาะเลี้ยงสัตว์น้ำ , คณะประมง , มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ , กรุงเทพฯ.
- อุทัยรัตน์ ณ นคร . 2526. การเก็บรักยาน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว *Puntius gonionotus* Bleeker ในเวลาสั้นๆ. วารสารเกษตรศาสตร์ 17 (2):53-57
- Bates, M.C., Wayman, W.R. and Tiersch, T.R., 1996. Effect of osmotic pressure on the activation and storage of channel catfish sperm. Transaction of American Fishishery Society 125: 798-802.
- Brown, G.G. and Mims, S.D., 1995. Storage, transportation, and fertility of undiluted and diluted paddlefish milt. Progressive Fish Cultturist 57: 64-69.
- Christensen, J.M. and Tiersch, T.R. 1996. Refrigerated storage of channel catfish sperm. Journal of the World Aquaculture Society 27: 340-346.
- Conget, P., Fernandez, M., Herrera, G. and Mingue, J.J. 1996. Cryopreservation of rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss*) spermatozoa using programmable freezing. Aquaculture 143: 319-329.

- DiLauro, M.N., Krise, W.F., Hendrix, M.A. and Baker, S.E. 1994. Short-term cold storage of Atlantic sturgeon sperm. *The Progressive Fish-Culturist* 56: 143-144.
- Fabbrocini, A., Lavadera, S.L. and Rispoli, S. and Sansone, G. 2000. Cryopreservation of seabream (*Sparus aurata*) spermatozoa. *Cryobiology* 40: 46-53.
- Fribourgh, J.H. 1966. The application of a differential staining method to low-temperature studies on goldfish spermatozoa. *Progressive Fish Culturist* 28: 227-230.
- Gwo, J.H., Strawn, K., Longnecker, M.T. and Arnold, C.R. 1991. Cryopreservation of Atlantic croaker spermatozoa. *Aquaculture* 94: 355-375.
- Hulata, G. and Rothbard, S. 1979. Cold Storage of carp semen for short period. *Aquaculture* 16: 267-269.
- Morisawa, M., Suzuki, K., Shimizu, H., Morisawa, S. and Yasuda, K. 1983. Effects of osmolarity and potassium on motility of spermatozoa from freshwater cyprinid fishes. *Journal of Experimental Biology* 107: 95-103.
- Rana, K.J. and McAndrew, B.J. 1989. The viability of cryopreserved tilapia spermatozoa. *Aquaculture* 76: 335-345.
- Satterfield, J.R. and Flickinger, S.A. 1995. Factors influencing storage potential of preserved Walleye semen. *The Progressive Fish-Culturist* 57: 175-181.
- Scott, A.P. and Baynes, S.M. 1980. A review of the biology, handling and storage of salmonid spermatozoa. *Journal of Fish Biology* 17: 707-739.
- Stoss, J., 1983. Fish gamete preservation and spermatozoan physiology. In: W.S. Hoar, D.J. Randall and E.M. Donalson (Editors). *Fish Physiology*. vol.9, part B. Academic Press, Orlando. pp. 305-350.
- Stoss, J., Geries, L. and Holtz, W. 1987. The role of spermatozoa depth in storing chilled rainbow trout (*Salmo gairdneri*) semen under oxygen. *Aquaculture* 61: 275-279.
- Tiersch, T.R., Goudie, C.A. and Carmichael, G.I. 1994. Cryopreservation of channel catfish sperm: storage in cryoprotectants, fertilization trials, and growth of channel catfish produced with cryopreserved sperm. *Transactions of the American Fisheries Society* 123: 580-586.
- Vuthiphandchai, V. and Zohar, Y. 1999. Age-related sperm quality of captive striped bass, *Morone saxatilis*. *Journal of the World Aquaculture Society*. 30: 65-72.

ภาคผนวก

การเตรียมสูตรน้ำยา (sperm extender)

ทำการซึ่งสารเคมีดังตารางที่ 1 เติมน้ำกลันจนได้ปริมาตร 200 มิลลิลิตร ใช้แท่งแก้วคนสารให้ละลายเทลงขวดสีชา และนำไปเก็บไว้ในตู้เย็น ซึ่งสามารถเก็บไว้ได้นาน 1 สัปดาห์
ตารางที่ 1 ส่วนประกอบของสูตรน้ำยา (sperm extender) 5 สูตร(กรัม) ปริมาตร 200 มิลลิลิตร

สารเคมี	Extender				
	HBSS	Modified Cortland	7	13	Ca – F
NaCl	1.6	0.376	1.156	1.752	1.778
KCl	0.08	1.44	0.5115	-	0.088
CaCl ₂ ·2H ₂ O	0.032	0.046	0.0205	-	-
Na ₂ HPO ₄ ·7H ₂ O	0.024	0.082	-	-	0.026
KH ₂ PO ₄	0.012	-	-	-	0.014
NaHCO ₃	0.07	0.2	0.0470	-	0.078
MgSO ₄ ·7H ₂ O	0.04	0.046	-	-	0.044
NaH ₂ PO ₄ ·H ₂ O	-	-	-	-	-
MgCl ₂ ·6H ₂ O	-	-	0.0440	-	-
Glucose	0.2	0.2	-	-	0.222
Pyruvate	-	-	1.20	-	-
Citric acid	-	-	0.020	-	-
HEPES buffer	-	-	0.476	-	-
pH	7.6	7.6	7.6	7.6	7.6

ใส่ยาปฏิชีวนะ (antibiotic) penicillin – streptomycin (Lot No. 1074528, GIBCOBRL, USA)

500 ไมโครลิตรต่อน้ำยา 100 มิลลิลิตร เมื่อผสมน้ำยาแล้วการปรับ pH โดยใช้สารละลาย KOH และ HCl ผสมลงในน้ำยา