

บทที่ 2

วรรณกรรมและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

Hiemstra et al. (2005) กล่าวว่าไว้ว่าการเก็บรักษาน้ำเชื้อแช่แข็งในปลาเริ่มครั้งแรกในปี 1963 โดย Blaxter ทำการเก็บรักษาน้ำเชื้อแช่แข็งในปลาทะเล Atlantic Herring โดยการผ่านถุงน้ำเชื้อเป็นแว่นๆ แล้วใช้สารกลีเซอรอล เป็นสารไครโอโพรเทคแทนที่วางไว้บนน้ำแข็งแห้ง เมื่อนำไปผสมกับไข่ปลาพบว่าในบางครั้งมีอัตราการปฏิสนธิถึง 85 เปอร์เซ็นต์ ในงานวิจัยนี้ได้ใช้น้ำเชื้อแช่แข็งที่ละลายแล้วไปผสมสลับระหว่างปลา Atlantic Herring ที่วางไข่ในฤดูกาลที่ต่างกัน จากนั้นเป็นต้นมาจึงได้มีการนำปลากว่า 200 ชนิดมาทำการเก็บรักษาในรูปน้ำเชื้อแช่แข็ง ส่วนการเก็บน้ำเชื้อปลาดุกเทศเพื่อทำน้ำเชื้อแช่แข็งนั้นทำครั้งแรกโดย Steyn et al. (1987) จากการวิจัยของ Labbe และ Maisse (2001) ในปลากลุ่มแซลมอนพบว่า น้ำเชื้อในปลาทะเลมีความทนทานต่อสารเก็บรักษาน้ำเชื้อแช่แข็งได้ดีที่สุด ซึ่งสารที่ใช้ในการเก็บรักษาน้ำเชื้อแช่แข็งนั้นจะมีออสโมลาริตีสูงในการเก็บน้ำเชื้อในปลาต่างๆ ไปมักกระทำโดยวิธีรีดเก็บ (stripping) ในขณะที่วางยาสลบปลา ซึ่งพบว่าการปนเปื้อนของปัสสาวะปลาในสารละลายน้ำเชื้อ นอกจากนี้ในปลาบางชนิดไม่สามารถใช้วิธีรีดเก็บน้ำเชื้อได้ เช่น ปลาดุก จึงต้องใช้การผ่าตัดเก็บถุงน้ำเชื้อจากในช่องท้อง Viveiros et al. (2003) ได้ศึกษาถึงฮอร์โมนที่ควบคุมการหลั่งน้ำเชื้อในปลาดุกเทศพบว่า ออกซิโทซินในระดับ 1 และ 10 ไอยู (international unit, IU) ช่วยเพิ่มปริมาณตัวอสุจิในอันทะปลาได้ (in vitro) และเมื่อใช้ต่อมใต้สมองปลาการ์ฟ โดยการฉีดเข้ากล้ามเนื้อ 2 โดสในขนาด 8 และ 10 มิลลิกรัมต่อน้ำหนักปลา 1 กิโลกรัม ร่วมกับการให้ฮอร์โมนออกซิโทซินเข้าทางเส้นเลือด 5 ไอยูต่อน้ำหนักปลา 1 กิโลกรัม พบว่าสามารถทำการรีดน้ำเชื้อได้แต่มีปริมาณน้อยมากในปลาทดลองทั้ง 2 กลุ่ม แต่พบว่าในปลาดุกเทศผู้ที่ได้รับ 17 แอลฟาเมทิลเทสโทสเตอโรน (17 α -methyltestosterone) ทำให้ได้ปลาเพศผู้ที่ไม่มีการพัฒนาของเซมินอลเวสิเคิล (seminal vesicle) นั้นรีดน้ำเชื้อได้ 87 เปอร์เซ็นต์ โดยที่ปลาเพศผู้ปกติได้ 60 เปอร์เซ็นต์ และอัตราการเพาะฟักในปลาเพศผู้ที่ได้รับ 17 แอลฟาเมทิลเทสโทสเตอโรน สูงถึง 63.1 เปอร์เซ็นต์ ($P < 0.01$) แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญยิ่งทางสถิติเมื่อเปรียบเทียบกับปลาเพศผู้ปกติ 2.1 เปอร์เซ็นต์ อย่างไรก็ตามในทางปฏิบัติต่างๆ ไปในปลาดุกไม่เก็บน้ำเชื้อโดยวิธีการรีด แต่จะนิยมใช้การเก็บน้ำเชื้อจากถุงน้ำเชื้อ ภายหลังจากฆ่าหรือชำแหละจากโรงงานแปรรูปซึ่งพบว่ามีคุณภาพน้ำเชื้อที่เหมาะสมในการนำมาทำน้ำเชื้อแช่แข็งได้ (Mansour et al., 2004 และ Hiemstra et al., 2005) น้ำเชื้อของปลาจำเป็นต้องเก็บไว้ในหลอดที่มีความจุสูงเพื่อความเหมาะสมเมื่อจะนำมาละลายผสมกับไข่ปลาที่มีปริมาณมากดังนั้นจึงควรใช้หลอดที่มี

ความจุอย่างน้อย 0.5 มิลลิลิตร ขึ้นไป โดยแนะนำให้ใช้หลอดพลาสติกที่เป็นอุปกรณ์การผสมเทียม
 โคเรียกว่า artificial insemination catheter (artificial insemination sheath) นำมาตัดให้มีความยาว
 ตามความสูงของกระบอกสำหรับบรรจุหลอดน้ำเชื้อ ตามปกติหลอดนี้จะมีเส้นผ่าศูนย์กลาง
 ประมาณ 2-3 มิลลิเมตร และมีความยาว 22 นิ้ว ดังนั้น ถ้าตัดออกเป็น 2 ส่วน แต่ละส่วนจะมีความจุ
 ประมาณ 1 มิลลิลิตร สามารถนำมาใช้เก็บน้ำเชื้อปลาได้แต่ก็มีข้อเสียคือ แดงง่าย Lahnsteiner et al.
 (2000) ได้เปรียบเทียบการใช้หลอดเก็บน้ำเชื้อในปลาขนาดต่างๆ พบว่าหลอดเก็บน้ำเชื้อที่มีความจุ
 ประมาณ 0.5 มิลลิลิตร สามารถนำมาใช้เก็บน้ำเชื้อปลาได้และที่ดีควรเป็นหลอดขนาด 1.2 มิลลิลิตร

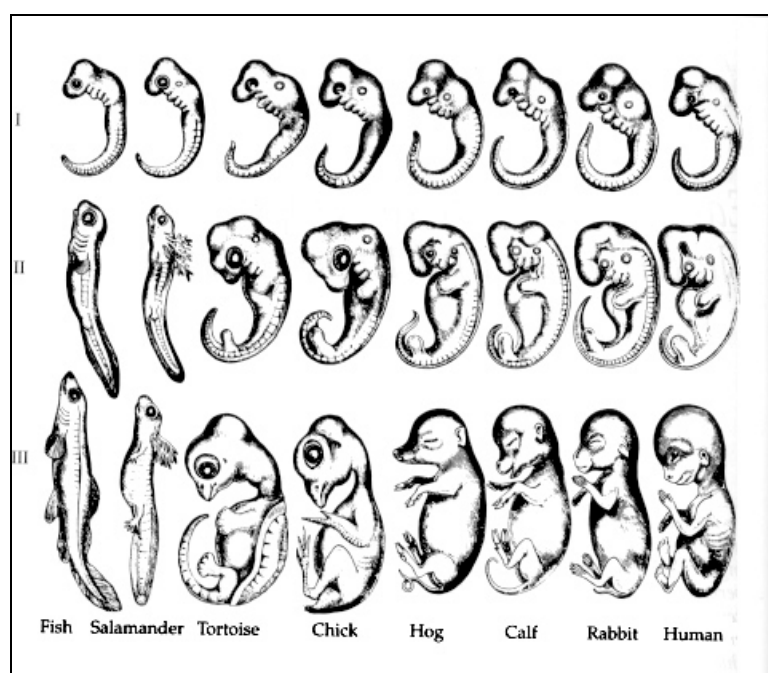
1. การพัฒนาของตัวอ่อนที่ระยะต่างๆของปลาดุกเทศ (*Clarias gariepinus*)

ปลาดุกเทศเป็นปลาน้ำจืดที่มีการปฏิสนธิภายนอกตัว การพัฒนาของตัวอ่อนเกิดอยู่ภายใน
 ฟองไข่ (อุทัยรัตน์ ณ นคร, 2536 และ เกรียงศักดิ์ เม่งอำพัน, 2544) มีเปลือกไข่ที่บางใส ดังนั้น
 จึงสามารถตรวจสอบพัฒนาการต่างๆ ได้โดยใช้กล้องจุลทรรศน์กำลังขยายต่ำได้ดังนี้

- 1) บลาสโตเดอร์มเริ่มสูงขึ้น (protuberant blastoderm)
- 2) ระยะ 2 เซลล์
- 3) ระยะ 4 เซลล์
- 4) ระยะ 8 เซลล์
- 5) ระยะ 16 เซลล์
- 6) ระยะ 32 เซลล์
- 7) ระยะ 64 เซลล์
- 8) ระยะ มอูลูตา (morula stage)
- 9) ระยะ บลาสตูลา (blastula stage)
- 10) ระยะ แกสตรูลาระยะแรก (early gastrula)
- 11) ระยะ แกสตรูลาระยะหลัง (late gastrula)
- 12) ระยะ บลาสโตพอร์ปิด (blastopore closing stage)
- 13) ระยะ ลำตัวเกิดปล้อง (body segment appearance stage)
- 14) ระยะ เกิดโอลแฟกทอรี เพลท (olfactory plate appearance stage)
- 15) ระยะเกิดปุ่มหาง (caudal bud appearance stage)
- 16) ระยะเกิด ออดิทอรี เวสทิเคิล (auditory vesicle appearance stage)
- 17) ระยะเริ่มเกิด คอรัคัล เวสทิเคิล (caudal vesicle appearance stage)
- 18) ระยะ เริ่มเกิด เลนส์ตา (eye lenses formation stage)

- 19) ระยะกล้ามเนื้อเริ่มทำงาน (muscle functioning stage)
- 20) ระยะฟักออกจากไข่ (hatching)
- 21) ระยะเริ่มเกิดครีบทู (pectoral fin stage)
- 22) ระยะเริ่มเกิด กิล อาร์ค (gill arch appearance stage)
- 23) ระยะเกิด รังควัตถุที่ตา (eye yellow pigment stage)
- 24) ระยะเริ่มเกิดถุงลม (air bladder formation stage)
- 25) ระยะถุงไข่แดงยุบ (egg complete absorption stage)

สำหรับรูปร่างและลักษณะของการพัฒนาตัวอ่อนของปลาและสัตว์อื่นๆ ดังภาพที่ 1 แถวบนแสดงการพัฒนาของตัวอ่อนในระยะแรก แถวที่ 2 แสดงการพัฒนาของตัวอ่อนในระยะกลาง และแถวล่างแสดงการพัฒนาของตัวอ่อนในระยะสุดท้ายของตัวอ่อนตามลำดับจาก ซ้ายไป ขวาคือ: fish, salamander, turtle, chicken, pig, cow, rabbit, and human.



ภาพที่ 1 การพัฒนาตัวอ่อนในสัตว์มีกระดูกสันหลัง โดย Haeckel's 1874

ที่มา: Gilbert (1997)

อย่างไรก็ตามปัญหานี้ที่มักจะเกิดอยู่เสมอในระหว่างการเพาะพันธุ์ปลาก็คือ ช่วงระยะเวลาที่สามารถรีดน้ำเชื้อได้ (sperm availability) ไม่สัมพันธ์กับช่วงระยะเวลาที่แม่พันธุ์ตกไข่ (egg availability) ซึ่งอาจเกิดจากพ่อพันธุ์ปลาถูกรีดน้ำเชื้อบ่อยครั้งหรือเกิดจากความแปรปรวนของพ่อพันธุ์ปลาแต่ละตัว (individual variation) ที่ผลิตน้ำเชื้อได้ต่างกัน ทำให้ยุ่งยากในการจัดการผสมเทียมในโรงเพาะฟักเป็นอย่างมาก อีกทั้งการใช้น้ำเชื้อปลาที่รีดออกมาใหม่ๆ (freshly collected milt) เพื่อการผสมเทียมนั้นมีข้อจำกัดตรงที่จะต้องใช้ผสมเทียมทันทีที่ไม่สามารถเก็บรักษาน้ำเชื้อไว้ได้นาน เพราะคุณภาพน้ำเชื้อลดลงอย่างรวดเร็ว ทำให้ผสมไม่ติด ดังนั้นการเพาะพันธุ์ปลาโดยการผสมเทียมจำเป็นต้องมีการพัฒนาเทคนิควิธีการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาเพื่อให้มีน้ำเชื้อพร้อมอยู่ตลอดเวลาเพื่อการผสมเทียม และสามารถใช้ได้สะดวกรวดเร็วตลอดช่วงฤดูผสมพันธุ์วางไข่ (ศิริพรชรรัตน์ และคณะ, 2548) ในการเก็บน้ำเชื้อแช่แข็งของปลาพบปัญหาที่สำคัญ คือ ผลการเก็บรักษาน้ำเชื้อแช่แข็งมีอัตราการปฏิสนธิต่ำกว่าน้ำเชื้อสด (ตารางที่ 1) ดังนั้นจะพบว่ามี การปรับปรุงเทคนิคหรือวิธีการผสมระหว่างไข่กับน้ำเชื้อปลาด้วยสารเคมีบางชนิดเพื่อเพิ่มอัตราการปฏิสนธิให้สูงขึ้นเทียบเท่ากับน้ำเชื้อสด (กฤษณ์ มงคลปัญญา, 2536) เช่น พยายามเพิ่มอัตราการปฏิสนธิของน้ำเชื้อแช่แข็งของปลาเรนโบว์เทราท์ (*Oncorhynchus mykiss*) โดยผสมไข่กับน้ำเชื้อแช่แข็งเปรียบเทียบกับน้ำเชื้อสด ในน้ำยาที่มีส่วนผสม 5 มิลลิโมลของไทโอฟีลไลน์ (thyophylline) ซึ่งเป็นสารที่อยู่ในกลุ่มคาเฟอีน (caffeine) (Scheerer and Thorgaard, 1989) นอกจากนั้น Van Der Velden et al. (1991) พบว่าไข่ของปลาไนที่ได้รับการผสมแล้วจะมีอัตราการเจริญผิดปกติสูงเมื่อเพาะฟักในน้ำที่มีแมกนีเซียมน้อยกว่า 0.01 มิลลิโมลต่อลิตร และมีอัตราการตาย 100 เปอร์เซ็นต์ ถ้าน้ำที่ใช้เพาะฟักมีแมกนีเซียม 0.001 มิลลิโมลต่อลิตร แต่จะเจริญพัฒนาได้ปกติและมีอัตราการมีชีวิตรอด 100 เปอร์เซ็นต์ เมื่อเพาะฟักในน้ำที่มีแมกนีเซียมระหว่าง 0.02–0.10 มิลลิโมลต่อลิตร

2. การศึกษาการเก็บน้ำเชื้อปลาในประเทศไทย

ในปี พ. ศ. 2519 สถาบันประมงน้ำจืดแห่งชาติได้ร่วมมือกับนักวิทยาศาสตร์จากประเทศแคนาดาชื่อ Fred Wither ได้ทำการทดลองเก็บน้ำเชื้อปลาหลายชนิดในตู้เย็นหรือถ้ำน้ำแข็งเป็นเวลานานประมาณ 24 ชั่วโมง ผลปรากฏว่าน้ำเชื้อปลาหลายชนิดเขย่านั้นสามารถผสมกับไข่ได้ (สถาบันประมงน้ำจืด, 2519) ต่อมา อุทัยรัตน์ ณ นคร (2525) ได้เก็บน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาวในน้ำยา Ringer's แล้วเก็บรักษาไว้ในตู้เย็นได้นานถึง 72 ชั่วโมง ยังคงมีอัตราการปฏิสนธิกับไข่สดถึง 38.68 เปอร์เซ็นต์ นลินี มารคแมน และคณะ (2526) ได้ทำการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว (*B. gonionotus*) แบบแช่แข็งในสารละลาย glycerol หรือ DMSO ที่มีความเข้มข้น 2-8 เปอร์เซ็นต์ ที่อุณหภูมิ -196 °C นาน 48 ชั่วโมง พบว่า glycerol หรือ DMSO ระดับ 4 เปอร์เซ็นต์ ให้ผลดี

มีเปอร์เซ็นต์อสุจิมีชีวิต 54 และ 63เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ เมื่อพิจารณาเฉพาะ DMSO ทุกระดับความเข้มข้น (2, 4, และ 8เปอร์เซ็นต์) ให้ผลไม่แตกต่างกัน แต่เปอร์เซ็นต์อสุจิตายสูงมากถึงประมาณ 40-50 เปอร์เซ็นต์ และอัตราการปฏิสนธิมีค่าต่ำ ได้มีนักวิจัยนำเอาวิธีการเก็บน้ำเชื้อแช่แข็งไปปรับใช้ เช่น ศิริพร คชรินทร์ และคณะ (2549) ทำการทดลองแช่แข็งน้ำเชื้อปลาดุกเพียนขาวในน้ำยาสูตร calcium-free Hank's balanced salt solution (Ca-F HBSS) และสารละลายไครโอโพรเทคแทนต์ dimethyl sulfoxide (DMSO) ที่ความเข้มข้น 5, 10, 15 และ 20เปอร์เซ็นต์ ด้วยการใส่ programmable freezer โดยใช้อัตราการลดอุณหภูมิ 3 ระดับ ได้แก่ การลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว (10°C/นาท), ระดับการลดอุณหภูมิอย่างปานกลาง (5°C/นาท) และระดับการลดอุณหภูมิอย่างช้า (3°C/นาท) พบว่าการใช้สารละลาย DMSO 10เปอร์เซ็นต์ ที่ระดับอัตราการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว (10°C/นาท) มีเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่ของอสุจิดีที่สุดเท่ากับ 73.3เปอร์เซ็นต์ การศึกษาระยะเวลาที่ใช้ในการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาดุกเพียนขาวแบบแช่แข็ง พบว่า ระยะเวลาเก็บขณะแช่แข็งเมื่อเริ่มทดลอง 1 วัน ไม่มีความแตกต่างของเปอร์เซ็นต์การเคลื่อนที่เมื่อเปรียบเทียบกับน้ำเชื้อที่แช่แข็งที่เก็บไว้นานถึง 12 วัน การเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาแบบแช่แข็งมีรายงานในปลาน้ำจืดอีกหลายชนิด เช่น ปลาสวาย ปลาเทพา และ ปลานิล เป็นต้น (ทัศนีย์ ภูมิพัฒน์ และคณะ, 2528; 2532) ปัจจุบันการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาเหล่านี้แบบแช่แข็งได้ประสบผลสำเร็จในระดับหนึ่ง

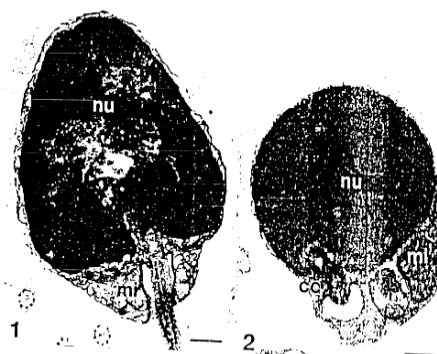
ตารางที่ 1 อัตราการปฏิสนธิ (fertilization rate) ของน้ำเชื้อแช่แข็งของปลาบางชนิด

ชนิดปลา	อัตราการผสม (เปอร์เซ็นต์)			เอกสารอ้างอิง
	เฉลี่ย	SE	พิสัย	
Striped bass (<i>Morone saxatilis</i>)	23.6	2.8	0-88	Kerby (1983)
Rainbow trout(<i>Oncorhynchus mykiss</i>)	37.9	7.8	30.9-46.4	Scheerer and Thorgaard (1989)
Mekong giant catfish (<i>Pangasianodon gigas</i>)	67.7	7.1	53-77	Mongkonpunya (1983)

ที่มา : ทัศนีย์ มงคลปัญญา (2536)

3. รูปร่างลักษณะของอสุจิปลา

อสุจิของปลาประกอบด้วยส่วนหัว ส่วนกลาง และส่วนหาง เช่นเดียวกับตัวอสุจิของสัตว์ทั่วไป แต่ส่วนหัวของตัวอสุจิปลากระดุกแข็งไม่มี อโครโซม (acrosome) (Norman and Greenwood, 1975) ทั้งนี้เชื่อกันว่าเพราะไข่ปลามีรูเปิด (micropyle) ซึ่งเป็นตัวดูดเอาน้ำเชื้อตัวผู้เข้าไปผสมกับไข่ อย่างไรก็ตามมีผู้รายงานว่ามีอโครโซมที่หัวของตัวอสุจิของปลาบางชนิด เช่น Australian lungfish (*Neoceratodus forsteri*) และปลาปากกลม (*Lampetra planeri*) (Stanley, 1967) ตัวอสุจิของปลาที่มีการผสมภายนอกตัว (external fertilization) จะมีโครงสร้างและรูปร่างจำเพาะเป็นแบบที่ “ ยังไม่พัฒนา ” (primitive spermatozoa) ซึ่ง Franzen (1970) ได้อธิบายว่า มีส่วนหัวสั้น รูปลักษณะอาจกลม (round dish) หรือปลายแหลม (conical) ในส่วนกลาง เป็นที่รวมตัวกันของไมโทคอนเดรีย (mitochondria) และส่วนหางเป็นเส้นยาว (flagellum) อาศัยหลักดังกล่าวนี้เป็นเกณฑ์ในการบ่งบอกถึงการพัฒนาจะพบว่า ตัวอสุจิของปลาตะเพียน ปลาดุก ปลาน้ำจืด ปลาสร้อย และปลาทอง จัดว่าเป็นตัวอสุจิที่ไม่พัฒนาแต่การศึกษารายละเอียดอื่น ๆ มีไม่มาก แสดงตัวอย่างรูปร่างและขนาดของอสุจิปลา brook trout (*Salveinus fontinalis*) และ ปลา bleak (*Alburnus alburnus*) ซึ่งไม่มีอโครโซม ดังภาพที่ 2



ภาพที่ 2 แสดงลักษณะอสุจิปลา brook trout (*Salveinus fontinalis*) (1) และปลา bleak (*Alburnus alburnus*) (2)

ที่มา: Lahnsteiner and Patzner, (1997)

4. การเคลื่อนไหวของตัวอสุจิปลา

ลักษณะของตัวอสุจิปลาที่สรุปว่าเป็นลักษณะที่ไม่พัฒนา คือ เมื่อรีดน้ำเชื้อสดออกมาตรวจสอบดูด้วยกล้องจุลทรรศน์ ตัวอสุจิของปลาทั่วไปจะไม่มี การเคลื่อนไหว (immotile) แต่เมื่อน้ำเชื้อปลาผสมกับน้ำขณะที่ยังสดตามธรรมชาติหรือเมื่อนำเอาหยดของน้ำเชื้อปลาผสมกับหยดน้ำบนแผ่นกระจกสไลด์ภายใต้กล้องจุลทรรศน์ จะพบว่าตัวอสุจิมีการเคลื่อนไหวอย่างรุนแรง แต่การเคลื่อนไหวดังกล่าวจะสิ้นสุดลงอย่างรวดเร็วภายในระยะเวลาประมาณไม่เกิน 1 นาที (กฤษณ์ มงคลปัญญา, 2536) ดังนั้นการตรวจคุณภาพน้ำเชื้อปลาโดยใช้อัตรา การเคลื่อนไหวเป็นหลักจึงต้องกระทำภายในทันทีทันใดที่น้ำเชื้อปลาผสมกับน้ำบนกระจกสไลด์ และเมื่อจะเจือจางน้ำเชื้อปลาด้วยน้ำยาเจือจาง (extender or diluents) ใดๆ ก็ตาม น้ำยานั้นจะต้องไม่กระตุ้นการเคลื่อนไหวของตัวอสุจิ ทั้งนี้เพื่อเป็นการเก็บรักษาตัวอสุจิให้มีชีวิตและมีความสามารถในการผสมกับไข่ได้ผลใกล้เคียงกับน้ำเชื้อสด

เมื่อมีการเจือจางน้ำเชื้อปลาด้วยน้ำในแหล่งผสมพันธุ์ (spawning ground) ซึ่งอาจเป็นน้ำทะเลสำหรับปลาน้ำเค็มหรือน้ำจืดสำหรับปลาแม่น้ำ การเจือจางดังกล่าวเป็นการกระตุ้นให้ตัวอสุจิเคลื่อนไหวและสามารถผสมกับไข่ ปรากฏการณ์นี้ก่อให้เกิดมีข้อสันนิษฐานถึงปัจจัยที่ก่อให้เกิดการเคลื่อนไหวของน้ำเชื้อปลา (Morisawa และ Suzuki (1980)) เช่น

- 1) ในน้ำมีปริมาณออกซิเจนสูงขึ้น หรือ ปริมาณคาร์บอนไดออกไซด์ในน้ำมีต่ำกว่าน้ำเชื้อขณะอยู่ในทอวาสเดเฟอเรนส์ (vas deferens)
- 2) ความเป็นกรด-ด่างของน้ำเป็นตัวกระตุ้น
- 3) สำหรับกรณีของน้ำทะเล จะมีอนุผลของสังกะสีและทองแดงซึ่งอาจเป็นตัวกระตุ้น
- 4) อาจเป็นเพราะการเจือจางทำให้ตัวอสุจิเป็นอิสระจากสารเคมีหรือปัจจัยที่เป็นตัวยับยั้งการเคลื่อนไหวที่มีอยู่ในของเหลวในน้ำเชื้อนั้นเช่น ออสโมลาริตี้ของของเหลวในน้ำเชื้ออาจเป็นตัวยับยั้งการเคลื่อนไหวของตัวอสุจีก่อนที่จะมีการเจือจางด้วยน้ำ

ความเข้าใจเกี่ยวกับปัจจัยที่กระตุ้นให้ตัวอสุจิในน้ำเชื้อปลามีการเคลื่อนไหวเริ่มมีการทดลองโดย Morisawa และ Suzuki (1980) พบว่า ในน้ำเชื้อสดของปลาทอง ตัวอสุจิจะไม่เคลื่อนไหวเมื่อถูกเจือจางด้วยน้ำยาที่มีคุณสมบัติเป็น ไอโซโทนิก (isotonic solution) คือมีความเข้มข้นของอนุผลต่างๆ เทียบเท่ากับภายในเซลล์อสุจิ แต่เมื่อนำน้ำเชื้อปลาทองไปผสมกับน้ำยาที่มีคุณสมบัติเป็น ไฮโปโทนิก (hypotonic solution) คือมีความเข้มข้นของอนุผลต่างๆ ต่ำกว่าภายในเซลล์อสุจิ พบว่าตัวอสุจิของปลาทองจะเริ่มมีการเคลื่อนไหวทันที ซึ่งแสดงถึงปัจจัยที่ทำให้ น้ำเชื้อปลาทองเริ่มมีการเคลื่อนไหวคือการลดออสโมลาริตี้ในของเหลว Morisawa et al. (1983) ยังรายงานอีกว่าโพแทสเซียมไอออนเป็นอีกปัจจัยหนึ่งที่กระตุ้นการเคลื่อนไหวของตัวอสุจิของปลาทองและ

ปลาในกลุ่มปลาไซปรินิคส์น้ำจืด (perch) อีกบางชนิด อย่างไรก็ตาม Morisawa et al. (1983) กลับพบสิ่งตรงกันข้ามเมื่อเขาทดลองกับน้ำเชื้อปลากลุ่มซัลโมนิดส์ คือพบว่าการลคอสโมลาริตีไม่ใช่ปัจจัยที่กระตุ้นการเคลื่อนไหวของอสุจิของปลากลุ่มนี้ หรือกล่าวอีกนัยหนึ่งว่าโพแทสเซียมไอออนที่มีความเข้มข้นสูงพอเหมาะเป็นปัจจัยสำคัญที่ยับยั้งการเคลื่อนไหวของตัวอสุจิในน้ำเชื้อปลากลุ่มซัลโมนิดส์ นอกจากนี้ Morisawa et al. (1983) ยังได้ศึกษาปัจจัยอื่นๆ ที่เกี่ยวข้องกับการเคลื่อนไหวของตัวอสุจิปลาทั้ง 2 กลุ่มที่กล่าวมา เช่น โซเดียมคลอไรด์ แมกนีซียมคลอไรด์ แคลเซียมคลอไรด์ และเกลือของธาตุ กลุ่มโลหะอัลคาไลน์ (alkaline metal) เช่น รูบิเดียมคลอไรด์ (rubidium chloride) และ ลิเทียมคลอไรด์ (lithium chloride) เป็นต้น ผลการทดลองเจือจางน้ำเชื้อปลาเรนโบว์เทราท์ ในน้ำเกลือโซเดียมคลอไรด์ที่เข้มข้น 100 มิลลิโมลต่อลิตร พบว่า ตัวอสุจิจะมีการเคลื่อนไหวอย่างรุนแรงได้นานถึงประมาณ 20 วินาที แต่เมื่อเติมรูบิเดียมคลอไรด์ หรือ โพแทสเซียมคลอไรด์ ให้มีระดับความเข้มข้น 3.0 มิลลิโมลต่อลิตร ในน้ำเกลื่อดังกล่าวแล้วนำไปเจือจางน้ำเชื้อปลาเรนโบว์เทราท์ พบว่ารูบิเดียมและโพแทสเซียม สามารถยับยั้งการเคลื่อนไหวของตัวอสุจิได้อย่างสมบูรณ์ ในขณะที่ลิเทียมคลอไรด์ที่มีความเข้มข้นถึง 25 มิลลิโมลต่อลิตร ไม่สามารถยับยั้งการเคลื่อนไหวของอสุจิได้

ดังนั้นความแตกต่างของการเคลื่อนไหวของอสุจิของปลากลุ่มไซปรินิคส์น้ำจืดกับปลาซัลโมนิดส์พบว่าเกี่ยวข้องกับ

1) สารโพแทสเซียมจะกระตุ้นการเคลื่อนไหวของอสุจิปลาไซปรินิคส์น้ำจืด แต่ยับยั้งการเคลื่อนไหวของอสุจิของปลาซัลโมนิดส์

2) อสุจิปลาทั้งสองกลุ่มมีความทนทานต่อน้ำยาไฮโปโทนิกต่างกันคือ อสุจิปลาไซปรินิคส์น้ำจืด เช่น ปลาไน จะมีการเคลื่อนไหว เพราะการเจือจางด้วยน้ำหรือน้ำยาไฮโปโทนิกและต่อมาเซลล์อสุจิจะหยุดการเคลื่อนไหวและเซลล์อาจแตกเนื่องจากถูกทำลายซึ่งตรงกันข้ามกับตัวอสุจิของปลาซัลโมนิดส์คือ น้ำยาไฮโปโทนิก หรือ การลคอสโมลาริตีโดยการเจือจาง ไม่ใช่ปัจจัยที่สำคัญในการกระตุ้นการเคลื่อนไหว และเซลล์อสุจิจะยังคงรูปร่างได้แม้เจือจางด้วยน้ำ ดังนั้นตัวอสุจิจะเคลื่อนไหวได้นานเท่ากันทั้งในน้ำหรือน้ำยาไฮโปโทนิก

Morisawa et al. (1983) อธิบายเรื่องนี้ว่า ปลากลุ่มซัลโมนิดส์อาจเป็นกลุ่มปลากระดูกแข็งที่ยังไม่พัฒนา (primitive teleost) มีการเคลื่อนย้ายไปอยู่ในน้ำเค็มและกลับเข้ามาสู่น้ำจืดเพื่อการผสมพันธุ์ ส่วนปลากลุ่มไซปรินิคส์น้ำจืดนั้นอาศัยอยู่ในน้ำจืดตลอดเวลา ดังนั้นความแตกต่างทั้งสองประการอาจมีความสัมพันธ์กับการปรับตัว (adaptation) และการวิวัฒนาการ (evolution) ของปลากระดูกแข็ง

5. ชีววิทยาการแช่แข็ง

ชีววิทยาการแช่แข็งมีความสำคัญและประโยชน์สำหรับการรักษาเซลล์สืบพันธุ์จึงมีประโยชน์อย่างยิ่งต่อการวิทยาการสืบพันธุ์ในอนาคต ทั้งนี้เพราะนักชีววิทยาเริ่มมีความรู้ความเข้าใจเกี่ยวกับหลักการแช่แข็งดีขึ้น ทั้งในระดับเซลล์และตัวอ่อน (Niemann, 1984) และความสามารถของปลาทะเลบางชนิด (winter flounder) ที่สามารถมีชีวิตรอดอยู่ได้ในน้ำที่อุณหภูมิต่ำกว่า 0 องศาเซลเซียส ในแถบขั้วโลกเพราะปลาดังกล่าวสามารถสังเคราะห์โปรตีน (antifreeze glycoprotein) หรือเปปไทด์ (antifreeze polypeptide) เพื่อชะลอการแข็งตัวของน้ำในร่างกาย (Hew et al., 1988)

6. การเปลี่ยนแปลงในระดับเซลล์และออร์แกเนลล์

การแช่แข็ง คือ การลดอุณหภูมิลงต่ำกว่าจุดเยือกแข็งของของเหลวที่อยู่รอบเซลล์และภายในเซลล์ จึงทำให้น้ำในสภาพที่เป็นของเหลวกลายเป็นเกล็ดน้ำแข็ง ส่วนการละลายเป็นปรากฏการณ์ที่สวนทางกันเมื่อมีการลดอุณหภูมิลงมาถึง 0 องศาเซลเซียส ของเหลวที่อยู่รอบเซลล์และภายในเซลล์จะยังไม่แข็งตัว ดังนั้นของเหลวรอบเซลล์และเซลล์จะอยู่ในสภาพที่เย็นจัดผลต่อเนื่องจากปรากฏการณ์นี้ก็คือ (กฤษณ์ มงคลปัญญา, 2536)

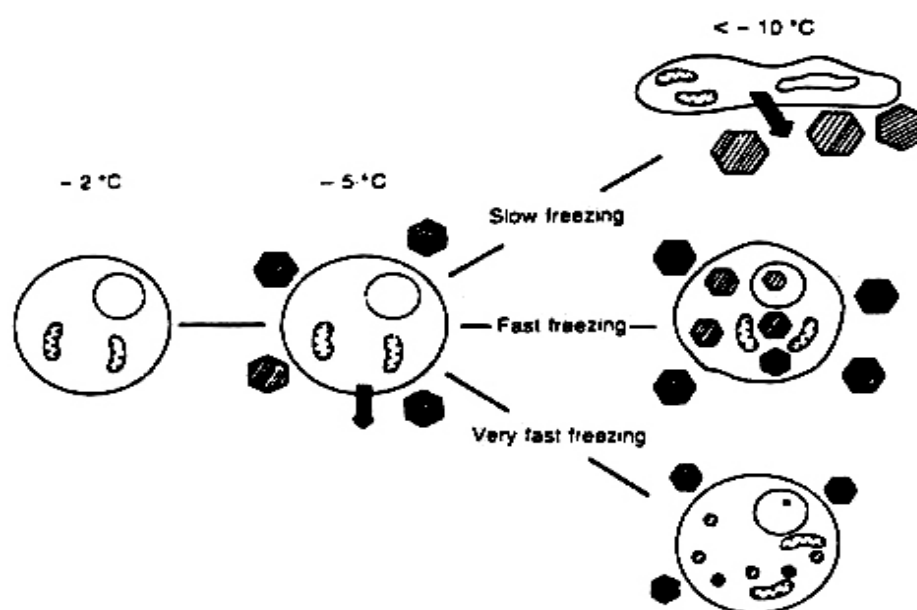
- 1) ตัวถูกละลายในของเหลวรอบๆ เซลล์มีความเข้มข้นสูงขึ้นตามการเกิดเกล็ดน้ำแข็งในภายนอกเซลล์ ดังนั้นเซลล์จึงสูญเสียน้ำเพราะความไม่สมดุลของแรงดันออสโมติก
- 2) ถ้าอัตราการลดอุณหภูมิเป็นไปอย่างช้าๆ เซลล์ก็จะสูญเสียน้ำเพียงพอที่จะทำให้แรงดันออสโมติกมีความสมดุลได้ และเซลล์จะมีขนาดเล็กลง ถ้าต้องใช้เวลาอันยาวนานจะเป็นอันตรายอย่างยิ่งต่อเยื่อหุ้มเซลล์ เพราะการสูญเสียน้ำและความเข้มข้นของตัวถูกละลายสูงเกินสมดุล
- 3) ถ้าอัตราการลดอุณหภูมิเป็นไปอย่างรวดเร็ว ความสมดุลของแรงดันออสโมติกก็เกิดขึ้นได้ เพราะการเกิดเกล็ดน้ำแข็งภายในเซลล์และเยื่อหุ้มออร์แกเนลล์สามารถทำลายเซลล์ได้

การลดอุณหภูมิต่ำหรือเร็วในกระบวนการแช่แข็งต่างก่อให้เกิดอันตรายต่อเซลล์ได้ ดังนั้น อัตราการลดอุณหภูมิที่เหมาะสมจะทำให้เซลล์แช่แข็งมีอัตราการรอดชีวิตสูงขึ้นได้ ซึ่งอัตราการลดอุณหภูมิที่เหมาะสมดังกล่าวนี้นี้แตกต่างกันไปตามชนิดของเซลล์หรือตามชนิดของสัตว์ นอกจากนั้นอัตราการลดอุณหภูมิที่เหมาะสมต้องเป็นอัตราการลดอุณหภูมิที่เร็วพอที่จะไม่ทำให้เซลล์เป็นอันตรายเนื่องมาจากการสูญเสียน้ำและการตกผลึกของสารเคมีที่เป็นตัวถูกละลายภายในเซลล์ ดังแสดงอัตราการมีชีวิตรอดของเซลล์ภายหลังการแช่แข็งในภาพที่ 3



ภาพที่ 3 อัตราการมีชีวิตรอดของเซลล์ภายหลังการแช่แข็ง เมื่ออัตราการคายน้ำต่างกัน
ที่มา : Maurer (1978)

ขณะที่ทำการลดอุณหภูมิเพื่อทำการแช่แข็งเซลล์อันตรายที่เกิดขึ้นกับเซลล์การเกิดเกล็ดน้ำแข็งภายในเซลล์และเพราะการสูญเสียไอน้ำนั้น น่าจะเกิดขึ้นเมื่อมีการลดอุณหภูมิจาก -15 องศาเซลเซียส ถึง -50 องศาเซลเซียส เพราะหลังจากอุณหภูมิดังกล่าวจะสามารถเก็บตัวอย่างในถังไนโตรเจนเหลว ที่มีอุณหภูมิ -196 องศาเซลเซียส ได้ทันที ในทำนองเดียวกันการเพิ่มอุณหภูมิเพื่อการละลายตัวอย่าง เพื่อนำมาใช้ประโยชน์ก็ก่อให้เกิดอันตรายต่อเซลล์เช่นกัน การเปลี่ยนแปลงต่างๆ ที่กล่าวมาแล้วข้างต้นย่อมจะเกิดขึ้นแต่จะเป็นไปในทางตรงกันข้าม เช่น ขณะที่ทำการละลายเกล็ดน้ำแข็งที่อยู่ภายในเซลล์จะละลายก่อน น้ำจากภายนอกเซลล์ย่อมจะแพร่เข้าสู่ภายในเซลล์ ขนาดของเซลล์จะเพิ่มขึ้น เป็นต้น นอกจากนั้นหากอัตราการละลายเป็นไปอย่างช้าๆ เกล็ดน้ำแข็งเล็กๆ ภายในเซลล์จะมีโอกาสเกาะรวมตัวกันเป็นก้อนใหญ่ขึ้น การเปลี่ยนแปลงต่างๆ เหล่านี้ย่อมมีผลกระทบต่อการมีชีวิตของเซลล์ที่ผ่านการแช่แข็งทั้งสิ้น การเปลี่ยนแปลงภายในเซลล์ที่เกิดขึ้นขณะลดอุณหภูมิในวิธีการแช่แข็ง รูปหกเหลี่ยม แสดงขนาดและจำนวนเกล็ดน้ำแข็ง ที่เกิดขึ้นขณะลดอุณหภูมิในวิธีการแช่แข็งดังแสดงในภาพที่ 4



ภาพที่ 4 แสดงขนาดและจำนวนเกล็ดน้ำแข็ง ที่เกิดขึ้นขณะลดอุณหภูมิในวิธีการแช่แข็ง
ที่มา : Niemann (1984)

ปัญหาการเกิดเกล็ดน้ำแข็งภายในเซลล์ และอันตรายที่เกิดเนื่องจากเซลล์สูญเสียน้ำซึ่งทำให้ของเหลวภายในเซลล์มีความเข้มข้นสูง ถึงระดับที่เป็นอันตรายต่อเซลล์ สามารถแก้ไขได้ด้วยการเติมสารเคมีบางประการลงไปในน้ำยาที่ใช้เจือจางน้ำเชื้อ (extender หรือ diluents) สารเคมีดังกล่าวมีหลายชนิดแต่เรียกโดยรวมว่า “ไครโอโพรเทคแทนท์” (cryoprotectant) (Christensen and Tiersch, 1997)

7. ไครโอโพรเทคแทนท์ (cryoprotectant)

ไครโอโพรเทคแทนท์มีหลายชนิดแต่ที่นิยมใช้เป็นส่วนผสมของน้ำยาสำหรับการแช่แข็งน้ำเชื้อปลา ได้แก่ ไดเมทิลซัลฟอกไซด์ (dimethylsulfoxide, DMSO) และกลีเซอรอล (glycerol) สารเคมีเหล่านี้จำเป็นอย่างยิ่งต่อการมีชีวิตของตัวอสุจิในน้ำเชื้อปลาที่เก็บแช่แข็ง (He and Woods, 2004)

8. การจำแนกประเภทไครโอโพรเทคแทนท์

สารไครโอโพรเทคแทนท์สามารถจำแนกประเภทออกได้เป็น 2 ประเภท คือ ที่ออกฤทธิ์ภายในเซลล์และออกฤทธิ์ภายนอกเซลล์ (Hiemstra et al., 2005)

1) ออกฤทธิ์ภายในเซลล์ คือ สารไครโอโพรเทคแทนท์เหล่านี้ต้องซึมผ่านเข้าสู่ภายในเซลล์เพื่อทำหน้าที่ป้องกันอันตรายไม่ให้เกิดขึ้นขณะแช่แข็งและละลาย ได้แก่ กลีเซอรอล ไคเมธิลซัลฟอกไซด์ และสารพวกอัลกอฮอล์ เช่น เมทานอล (methanol) เอทานอล (ethanol) และโพรเพนไดออล (propanediol) เป็นต้น สารเคมีกลุ่มนี้จะออกฤทธิ์ป้องกันอันตรายได้ดีเมื่อใช้ในระดับที่มีความเข้มข้นค่อนข้างสูง (1-4 โมล) เมื่อพิจารณาถึงความสามารถในการแพร่เข้าสู่ภายในเซลล์พบว่า อัลกอฮอล์มีอัตราการแพร่สูงที่สุดรองลงมาได้แก่ ไคเมธิลซัลฟอกไซด์ และกลีเซอรอล ตามลำดับ สารเคมีในกลุ่มนี้มีข้อเสียอยู่ประการหนึ่งคือ เป็นพิษต่อเซลล์และเนื้อเยื่อ

ในการเก็บรักษาน้ำเชื้อปลาแบบแช่แข็ง พบว่าใช้ไคเมธิลซัลฟอกไซด์ ในระดับ 8 เปอร์เซ็นต์ ได้ผลดีที่สุด และดีกว่าการใช้กลีเซอรอล (นลินี, 2527) อย่างไรก็ตามเมทานอลระดับ 5 เปอร์เซ็นต์ ก็ใช้ได้ผลดีพอสมควร อสุจิมีอัตราการเคลื่อนไหวหลังการละลาย ประมาณ 40 เปอร์เซ็นต์ (Harvey and Kelley, 1988)

การใช้แอลกอฮอล์เป็นสาร ไครโอโพรเทคแทนท์ มีข้อดีคือเป็นสารเคมีที่หาง่ายและราคาถูก นอกจากนั้น Harvey and Kelley (1988) ใช้แอลกอฮอล์ ร่วมกับนมผง (15 เปอร์เซ็นต์) เพียงอย่างเดียวยังคงให้ผลดี

2) ออกฤทธิ์ภายนอกเซลล์ กล่าวคือ สารเคมีกลุ่มนี้ออกฤทธิ์ป้องกันอันตรายให้กับเซลล์ขณะที่อยู่นอกเซลล์ และใช้ได้ผลดีที่ความเข้มข้นต่ำกว่าพวกแรก (0.01 – 0.2 โมล) และเป็นพิษน้อยกว่า ตัวอย่างสารเคมีกลุ่มนี้ได้แก่ โพลีไวนิลไพร์โรลิโดน (polyvinylpyrrolidone, pvp) และน้ำตาลชนิดต่างๆ เช่น ซูโครส (sucrose) กลูโคส (glucose) และ แมนนิทอล (mannitol) เป็นต้น สารไครโอโพรเทคแทนท์ในกลุ่มนี้พบว่าซูโครสเป็นน้ำตาลที่นิยมใช้เพราะหาง่ายและราคาถูก ในการทดลองเก็บน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว (นลินี, 2527) และของปลาบึก (Mongkonpunya et al., 1992) ด้วยการ แช่แข็ง (-196 องศาเซลเซียส) ในน้ำยาที่ประกอบด้วยซูโครส 250 มิลลิโมล ร่วมกับไคเมธิลซัลฟอกไซด์ เป็นไครโอโพรเทคแทนท์ ช่วยให้อัตราการเคลื่อนไหวและความสามารถในการผสมกับไข่ดีที่สุด นอกจากนั้นในขบวนการแช่แข็งตัวอ่อนของสัตว์นั้น ขณะทำการละลายเพื่อนำไปถ่ายฝาก จำเป็นต้องล้างหรือเจือจางด้วยสารละลายซูโครส เพื่อกำจัดพิษของไครโอโพรเทคแทนท์ที่ใช้ในการแช่แข็ง อนึ่ง สำหรับกลูโคสเป็นน้ำตาลที่มีโมเลกุลขนาดเล็กจึงแพร่เข้าออกเซลล์ได้จึงอาจจัดน้ำตาลกลูโคสเป็นไครโอโพรเทคแทนท์ประเภทที่ออกฤทธิ์ภายในเซลล์ด้วย (Storey, 1987) นอกจากนั้นเขายังพบว่ากบ (wood frog) มีชีวิตรอดจากการแช่แข็งในฤดูหนาว

ก็ด้วยอาศัยน้ำตาลกลูโคสเป็นไครโอโพรเทคแทนท์ ทำหน้าที่จำกัดการลดขนาดเซลล์ อันเนื่องมาจากการสูญเสียน้ำและเป็นพลังงานสำรองขณะที่ไม่มีโลหิตไปหล่อเลี้ยง ตลอดจนช่วยปกป้องโครงสร้างที่สำคัญต่างๆ ภายในเซลล์ด้วย

9. กลไกการออกฤทธิ์ของไครโอโพรเทคแทนท์

เนื่องจากสารดังกล่าวมีมากมายหลายชนิดดังได้กล่าวมาแล้ว กลไกการทำงานของสารเหล่านี้จึงเข้าใจได้ยาก เพราะสารเคมีเหล่านั้นมีคุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ต่างกัน เช่น กลีเซอรอล ไคเมธิลซัลฟอกไซด์ และแอลกอฮอล์ เป็นตัวทำละลายและระเหยได้ ส่วนน้ำตาลซูโครสเป็นผลึกแข็ง ละลายได้ดีในน้ำ อนึ่งหากพิจารณาถึงอัตราการแพร่ของสารเหล่านี้ผ่านเยื่อหุ้มเซลล์ จะพบว่ามีผลแตกต่างกัน น้ำตาลซูโครสไม่ผ่านเยื่อหุ้มเซลล์ แต่น้ำตาลกลูโคสแพร่ผ่านได้ ส่วนแอลกอฮอล์มีอัตราการแพร่ผ่านเยื่อหุ้มเซลล์เร็วกว่าไคเมธิลซัลฟอกไซด์ และกลีเซอรอลมีอัตราการแพร่ผ่านเยื่อหุ้มเซลล์ช้ากว่าไคเมธิลซัลฟอกไซด์ อย่างไรก็ตามสารไครโอโพรเทคแทนท์เหล่านี้จะมีผลกระทบต่อคุณสมบัติของของเหลวทั้งภายในและภายนอกเซลล์ ซึ่งอธิบายได้ว่า เมื่อเติมสารเหล่านี้ลงในน้ำยาเก็บรักษาเซลล์จะมีผลกระทบต่อคุณสมบัติของน้ำยาและของเหลวภายในเซลล์ซึ่งได้แก่ (กฤษณ์ มงคลปัญญา, 2536; Lahnsteiner et al., 2000)

1) มีผลกระทบต่อ “แรงดันไอ” (vapor pressure) ของของเหลว หรือ ทำให้แรงดันไอเปลี่ยนแปลงไป

2) มีผลกระทบต่อ “จุดเดือด” (boiling point) แต่ในที่นี้ไม่น่าจะมีความสัมพันธ์กับการรอดชีวิตของเซลล์แช่แข็ง

3) มีผลกระทบต่อ “จุดเยือกแข็ง” (freezing point) คือทำให้ จุดเยือกแข็งลดลง ซึ่งคุณสมบัติข้อนี้มีความสำคัญมาก คือเป็นที่ทราบกันดีว่าตัวทำละลายในธรรมชาติคือน้ำ ซึ่งปกติที่แรงดัน 1 บรรยากาศ น้ำจะแข็งตัวที่ 0 องศาเซลเซียส อย่างไรก็ตามธรรมชาติของของเหลวในร่างกาย และในเซลล์มีจุดเยือกแข็งต่ำกว่าของน้ำ และถ้ามีการเติมสาร ไครโอโพรเทคแทนท์ จะยิ่งทำให้จุดเยือกแข็งต่ำลงจะทำให้ของเหลวนั้น “เย็นจัดยิ่ง ” ก่อนจะแข็งหรือก่อนการเกิดเกล็ดน้ำแข็ง

4) สารเคมี “ไครโอโพรเทคแทนท์” จะช่วยเปลี่ยนแปลงแรงดันออสโมติกของของเหลวทั้งภายในหรือภายนอกเซลล์ซึ่งขึ้นอยู่กับความสามารถในการแพร่เข้าสู่เซลล์ได้มากน้อยหรืออาจไม่ได้เลย ด้วยการเปลี่ยนแปลงคุณสมบัติของเหลวสองประการหลังนี้ จะช่วยให้เซลล์รอดชีวิตภายหลังการแช่แข็งได้เพราะ

- (1) ป้องกันการเกิดเกล็ดน้ำแข็งภายในเซลล์
- (2) ป้องกันการลดขนาดของเซลล์
- (3) ป้องกันอันตรายอันเนื่องมาจากความไม่สมดุลของเกลือแร่และอิเล็กโทรไลต์
- (4) ช่วยคงไว้ซึ่งคุณสมบัติของเยื่อหุ้มเซลล์และเยื่อหุ้มออร์แกเนลล์

ในประเด็นแรก เกี่ยวกับการป้องกันการเกิดเกล็ดน้ำแข็งภายในเซลล์นั้นเป็นผลเนื่องมาจากการเติมสารไครโอโพรเทคแทนท์ ทำให้ของเหลวภายในเซลล์เซลล์แข็งตัวช้ากว่าหรือที่อุณหภูมิต่ำกว่าของเหลวที่ไม่มีการเติมสาร ไครโอโพรเทคแทนท์ ดังจะเห็นได้จากตัวอย่างการแช่แข็งไข่ของหนูขาว (Leibo et al., 1978) ในน้ำยาที่มีสาร ไครโอโพรเทคแทนท์ จะมีเกล็ดน้ำแข็งเกิดขึ้นภายในเซลล์ที่อุณหภูมิตั้งแต่ -35 ถึง -45 องศาเซลเซียส หากปราศจากการเติมสาร ไครโอโพรเทคแทนท์ ในน้ำยาที่ใช้เก็บรักษา ของเหลวภายในเซลล์ไข่จะเริ่มมีเกล็ดน้ำแข็งที่อุณหภูมิประมาณ -15 องศาเซลเซียส ด้วยเหตุผลดังกล่าวนี้ เซลล์จะสูญเสียน้ำไปสู่นอกเซลล์ซึ่งน้ำก็ย่อมเหลืออยู่ในเซลล์น้อย การเกิดเกล็ดน้ำแข็งก็ย่อมเกิดขึ้นน้อยตามไปด้วย จึงเห็นได้ว่าสารไครโอโพรเทคแทนท์ ช่วยป้องกันการเกิดเกล็ดน้ำแข็งภายในเซลล์ได้ 2 วิธีคือ (กฤษณ์มงคลปัญญา, 2536; Lahnsteiner et al., 2000)

- 1) ทำให้ของเหลวแข็งตัวช้า
- 2) ทำให้น้ำในเซลล์มีน้อยลง

ประเด็นต่อมาที่เกี่ยวกับการลดขนาดของเซลล์และอันตรายต่อเซลล์อันเนื่องมาจากความไม่สมดุลของอิเล็กโทรไลต์นั้น มีรายงานกว่ากลีเซอรอลที่เติมลงไปในน้ำยาจะช่วยลดความเข้มข้นของโซเดียมในน้ำยาที่อยู่รอบๆ เซลล์ (Rall et al., 1978) ซึ่งมีความหมายว่า กลีเซอรอลเป็นตัวการที่ช่วยปรับเปลี่ยนให้เกิดความสมดุลระหว่างความเข้มข้นของโซเดียมภายในและภายนอกเซลล์ด้วยการส่งถ่ายโซเดียมเข้าสู่ภายในเซลล์ และเพราะโซเดียมมีออสโมติกความสามารถจับกับน้ำดังนั้นจึงเป็นการส่งถ่ายน้ำเข้าสู่เซลล์ด้วย ย่อมช่วยป้องกันการลดขนาดของเซลล์ระหว่างการลดอุณหภูมิได้วิธีหนึ่ง ส่วนอีกวิธีหนึ่งที่สารไครโอโพรเทคแทนท์ป้องกันการลดขนาดของเซลล์ระหว่างการแช่แข็งคือ การแพร่ของสารไครโอโพรเทคแทนท์ เข้าสู่เซลล์เป็นการไปแทนที่น้ำที่แพร่ออกจากเซลล์ เพราะความแตกต่างของแรงดันออสโมซิสที่เปลี่ยนไป เนื่องจากการเกิดเกล็ดน้ำแข็งภายนอก เซลล์ก่อนที่ของเหลวภายในเซลล์จะแข็งตัวในประเด็นสุดท้ายเกี่ยวกับการที่สารไครโอโพรเทคแทนท์ช่วยคงไว้ซึ่งคุณสมบัติของเยื่อหุ้มเซลล์และเยื่อหุ้มออร์แกเนลล์นั้น ยังไม่มีคำอธิบายถึงกลไกการทำงานของสารไครโอโพรเทคแทนท์ อย่างไรก็ตามการควบคุมปริมาณและขนาดของเกล็ดน้ำแข็งที่เกิดขึ้น ย่อมจะเป็นกลไกอันหนึ่งที่ช่วยคงสภาพมีชีวิตของเยื่อหุ้มเซลล์ และเยื่อหุ้มออร์แกเนลล์ต่างๆ (Morisawa and Suzuki, 1980)

10. ปัจจัยที่มีผลกระทบต่ออัตราการมีชีวิตรอดหลังแช่แข็ง

ปัจจัยที่ทำให้เกิดอันตรายต่อเซลล์หรืออัตราการรอดชีวิตของเซลล์มีหลายประการ เพราะการปฏิบัติงานทุกขั้นตอน นับตั้งแต่วิธีการเก็บตัวอย่างเซลล์ การปฏิบัติต่อตัวอย่างเซลล์ในขั้นตอนมาตลอดจนสูตรน้ำยา และการเตรียมน้ำยาสำหรับเจือจางเซลล์นั้นๆ นอกจากนั้นพบอีกว่าอัตราการมีชีวิตรอดของเซลล์ภายหลังแช่แข็งและการละลายนั้นยังขึ้นอยู่กับ (Morisawa and Suzuki, 1980)

- 1) ขนาดของเซลล์
- 2) อัตราการลดอุณหภูมิ
- 3) อัตราการแพร่ของน้ำผ่านผนังเซลล์

ปัจจัยทั้งสามจะมีความสัมพันธ์กับปริมาณน้ำภายในเซลล์ กล่าวคือจะสามารถคำนวณหาปริมาณน้ำในเซลล์ได้ เพราะมีความผันแปรได้ตามอุณหภูมิ ความผันแปรของอัตราการแพร่ของน้ำที่อุณหภูมิต่างๆ กันความสัมพันธ์ดังกล่าวนี้เสนอไว้โดย Muzur (1963) และเป็นที่ยอมรับและยึดถือเป็นหลักปฏิบัติทั่วไป คือ เซลล์ที่มีขนาดใหญ่ หรืออัตราส่วนระหว่างพื้นที่ผิวต่อปริมาตรเซลล์มีค่าน้อย เมื่อนำมาแช่แข็งจะต้องลดอุณหภูมิลงอย่างช้าๆ เพื่อเปิดโอกาสให้น้ำแพร่ออกนอกเซลล์ได้มากพอในขณะที่ทำการแช่แข็ง ทั้งนี้เพื่อป้องกันการเกิดเกล็ดน้ำแข็งภายในเซลล์ ซึ่งเป็นสาเหตุสำคัญทำให้เซลล์ถูกทำลาย ถ้าธรรมชาติของผนังเซลล์ เยื่อหุ้มเซลล์เป็นเหตุให้การแพร่ของน้ำเข้าออกเซลล์ได้ยาก อัตราการลดอุณหภูมิก็จจำเป็นต้องช้าลง เพื่อเปิดโอกาสให้น้ำในเซลล์แพร่เข้าออกนอกเซลล์ได้มากพอ สำหรับการเก็บรักษาแบบแช่แข็งตัวอสุจิของปลาหรือของสัตว์อื่นๆ นั้นไม่มีปัญหาเรื่องขนาดเซลล์ และอัตราการแพร่ของน้ำผ่านเข้าออกเซลล์ ทั้งนี้เพราะอสุจิมีขนาดเล็กเส้นผ่าศูนย์กลางประมาณ 10 ไมครอนในคน (Makler, 1978) ส่วนของปลามีขนาดเล็กกว่าของคน

11. การตรวจหาอัตราการผสมกับไข่สด

การตรวจประเมินคุณภาพน้ำเชื้อนั้นเป็นการประมาณหรือการคาดคะเน ความสามารถของน้ำเชื้อว่าจะผสมกับไข่ได้ดีหรือไม่ไม่ได้หมายความว่าน้ำเชื้อนั้นจะให้การปฏิสนธิที่ดี ดังนั้นควรสรุปคุณภาพน้ำเชื้อว่าดีหรือไม่โดยศึกษาอัตราการผสมกับไข่สด ทั้งนี้เพราะยังมีปัจจัยอื่นเข้ามาเกี่ยวข้อง เช่น การเก็บรักษาทั้งแบบแช่แข็งหรือการเก็บรักษาน้ำเชื้อระยะสั้นและการดูแลตัวอย่างน้ำเชื้อก่อนการวิเคราะห์ ทดลอง เป็นต้น ดังนั้นวิธีการที่ดีที่สุดและเชื่อมั่นได้ที่สุดสำหรับการตรวจคุณภาพน้ำเชื้อที่ผ่านขบวนการแช่แข็งและละลายหรือขบวนการอื่นๆ แล้ว ก็นำไปทดสอบความสามารถที่จะผสมกับไข่สดโดยเปรียบเทียบน้ำเชื้อสดรีดไข่จากแม่พันธุ์ปลาแล้วแบ่งใส่ภาชนะที่จะใช้ในการผสมเทียม โดยใช้ไข่จำนวนประมาณ 300-350 ต่อหนึ่งหน่วยการทดลอง กรณีที่ในการทดลองมีหลายหน่วยการทดลอง ควรจะใช้ไข่จากปลาแม่เดียวกันหรือรีดจากปลาหลายๆ แม่รวมกัน แล้ว

คลุกด้วยไม้พ่นสำลีให้เข้ากันดีก่อนจะแบ่งมาใช้ในการทดลองจำนวนไข่ที่ใช้ไม่ควรจะน้อยกว่า 300 ฟอง ทั้งนี้เพื่อจะได้ตัวเลขที่มีความแม่นยำ และไม่ควรมากเกินไปเพราะจะเสียเวลาในการนับไข่ที่ปฏิสนธิและไข่ที่ไม่ปฏิสนธิและอาจเป็นเหตุให้น้ำในภาชนะที่ใช้ในการเพาะฟักเน่าเสียได้เร็วเกินไปขนาดภาชนะที่ใช้สำหรับไข่จำนวนดังกล่าวควรมีความจุประมาณ 1 ลิตร เป็นอย่างน้อย

เทน้ำเชื้อปลาที่รู้ปริมาตรและความเข้มข้นของตัวอสุจิลงไปผสมกับไข่หรือถ้าใช้น้ำเชื้อแช่แข็งจะต้องละลายแล้ว เทผสมกับไข่ทันทีโดยทั่วไปนิยมใช้ไม้พ่นสำลี คนไข่และน้ำเชื้อให้เข้ากันแล้วจึงจะเติมน้ำสำหรับการเพาะฟักลงไปเพื่อเป็นการกระตุ้นให้อสุจิมีการเคลื่อนไหวและผสมกับไข่ ปริมาตรน้ำที่ใช้ครั้งแรกนี้และสำหรับไข่ปริมาณน้อยเช่นนี้ไม่ควรใช้น้ำเกิน 100 มิลลิลิตร แล้วคงยังคนเบาๆ ด้วยไม้พ่นสำลี ต่อไปนานประมาณ 1-2 นาที แล้วจึงล้างเอาน้ำเชื้อส่วนเกินออกถ้าไข่ปลาเป็นชนิดไข่เหนียวหรือไข่ติด ต้องล้างด้วยน้ำผสมโคลนละเอียด (กฤษฎ์ มงคลปัญญา, 2536) ป้องกันไข่ติดกับภาชนะและจับเกาะกันเป็นก้อนซึ่งจะทำให้การนับตรวจไข่ที่ปฏิสนธิและไข่ที่ไม่ปฏิสนธิได้ยากไข่ที่ล้างดีแล้วจะหลุดกระจาย อาจจะมีจับเกาะกันเป็นกลุ่มเล็กๆ เพียง 2-4 ฟองต่อกลุ่ม แล้วจึงนำไปเพาะฟักต่อไป (กฤษฎ์ มงคลปัญญา, 2536)

สำหรับการเพาะฟัก ควรจะมีการเดิมอากาศ ลงไปในน้ำในภาชนะเพาะฟักนั้นตลอดเวลา และเปลี่ยนน้ำบ่อยครั้งเท่าที่จะทำได้วิธีการเพาะฟักอาจมีการพัฒนาไปหลายรูปแบบ เช่น ใช้กระชังผ้าในลอนตาถี่ ลอยในถังใหญ่ที่มีการเดิมอากาศตลอดเวลา การนับไข่ที่ปฏิสนธิและไข่ที่ไม่ปฏิสนธิ จะนับแยกไม่ได้ในระยะต้นของการฟัก ทั้งนี้เพาะไข่ปลาอาจมีการเจริญพัฒนาระยะแรกๆ ได้เองโดยไม่ต้องได้รับการผสมกับอสุจิ (pathenogenesis) ส่วนไข่ที่ปฏิสนธิจะพัฒนาต่อไปและฟักออกเป็นต้นอ่อน ไข่ปลาที่ไม่ได้รับการผสมนั้นจะมีขบวนการ pathenogenesis ได้ยาวนานแค่ไหน ขึ้นอยู่กับชนิดของปลา โดยนำไข่ที่ไม่ได้รับการผสมกับน้ำเชื้อไปเพาะฟักแบบเดียวกับไข่ทดลองหลังจากนั้นให้นำมาตรวจสอบทุกๆ ชั่วโมง ก็จะทราบระยะเวลาที่เหมาะสมที่จะตรวจแยกไข่ดีออกจากไข่เสียได้เพราะเมื่อถึงระยะเวลานึง (6-12 ชั่วโมง) ไข่เสียจะขาวจุ่น ส่วนไข่ดีที่ได้รับการผสมจะยังใส แต่ถ้ารอต่อไป แล้วยับแยกไข่ดี-ไข่เสีย เมื่อเพาะฟักผ่านไปแล้ว 12, 18 และ 24 ชั่วโมงจากตารางที่ 2 พบว่า การตรวจไข่ดี-ไข่เสียของปลาเทพาได้ภายในช่วงเวลา 10-13 ชั่วโมงเป็นต้นไปจนถึงฟักออกเป็นตัว ในปลาตะเพียนขาว อาจตรวจแยกไข่ดี-ไข่เสียได้ตั้งแต่ชั่วโมงที่ 4-6 หลังการเพาะฟัก (นลินี, 2527) ส่วนการเจริญพัฒนาของไข่ปลาบึกที่ได้รับการผสมแล้วใกล้เคียงกับของปลาเทพา อย่างไรก็ตามจากรายงานของ Steyn et al. (1989) ซึ่งทดลองในปลาเทราท์ (*Salmo gairdneri*) โดยเริ่มแยกไข่เสียในวันที่ 29 หลังจากการผสมส่วนในปลา striped bass ซึ่งรายงานโดย Kerby and Bodolus (1988) เขาอ้างว่าสามารถแยกไข่ที่ปฏิสนธิและไข่ที่ไม่ปฏิสนธิ ในชั่วโมงที่ 4 หลังการเริ่มเพาะฟักไข่ดีจะอยู่ในระยะ blastula ซึ่งใช้ชื่อเรียกอีกอย่างหนึ่งว่า “fertilization cap

” จะเห็นได้ว่าการพัฒนาของไข่ที่ได้รับการผสมแล้ว มีความแตกต่างกันตามชนิดปลา นอกจากนั้น อุณหภูมิของน้ำที่ใช้เพาะฟักก็จะมีผลต่อการเจริญพัฒนาของไข่ด้วย ในการเพาะฟักไข่ปลาสวาย และไข่ปลาอุกผสมสลายและปลาบึกนั้นพบว่าการเพาะฟักในถังใหญ่ประมาณ 1000 ลิตร ซึ่งออกแบบโดยกรมประมงนั้นมีอุณหภูมิของน้ำสูงกว่าในถังเพาะฟัก (ขนาด 1 ลิตร) ที่ใช้ทดลอง ประมาณ 1-2 องศาเซลเซียส ตลอดเวลาจะทำให้ไข่ปลาที่เพาะฟักในถังใหญ่ฟักออกเป็นตัวเร็วกว่า ประมาณ 4-6 ชั่วโมง ซึ่งความสามารถในการพัฒนาค้นหาวิธีการตรวจไข่ดี-ไข่เสีย สำหรับไข่ปลา ได้กำหนดให้มีกลุ่มเปรียบเทียบที่เหมาะสม 2 กลุ่ม คือ หนึ่งใช้น้ำเชื้อผสมกับไข่ และสองใช้ไข่ ที่ไม่ได้รับการผสมเพาะฟักร่วมไปในการทดลองเป็นกลุ่มเปรียบเทียบ

ตารางที่ 2 การเจริญพัฒนาของไข่ที่ได้รับการผสมแล้วของปลาเทพา (*Pangasius snithwongsei*) ที่อุณหภูมิน้ำเท่ากับ 25-27 องศาเซลเซียส

เวลาหลังจากการผสม (ชั่วโมง)	ระยะของการพัฒนา
10-11	late gastrula
12-13	somite
18-19	optic bud
30<	hatched

ที่มา: กฤษณ์ มงคลปัญญา(2536)

ตัวสุจิของปลาจะไม่มีการเคลื่อนที่ใน seminal fluid แต่การเคลื่อนที่ของตัวสุจิจะถูกกระตุ้นโดยน้ำ (water) คือสารภายในตัวสุจิบางชนิดจะช่วยกระตุ้นการเคลื่อนที่ของตัวสุจิ (Kopeika et al., 2003) ดังนั้นสารดังกล่าวต้องไม่ถูกทำลายในขั้นตอนต่างๆของการเก็บรักษาน้ำเชื้อแช่แข็ง Muchlisin และคณะ(2004) ได้ศึกษาผลของสารละลายน้ำเชื้อ extender และสารไครโอโพรเทคแตนท์ ในปลาดุก bagrid catfish (*Mystus nemurus*) โดยตรวจสอบการเคลื่อนที่ของตัวสุจิในการเก็บรักษา ช่วงสั้นๆ พบว่าสารละลายน้ำเชื้อที่เหมาะสม คือ สารละลาย Ringer ที่อัตราส่วน 1:20 และ ไครโอโพรเทคแตนท์ที่เหมาะสมคือเมธานอล 10 เปอร์เซ็นต์ เก็บที่ -4 องศาเซลเซียส ให้ผลการเคลื่อนที่ของอสุจิ 39-71 เปอร์เซ็นต์และเมื่อนำมาทำการแช่แข็งให้ผลการเคลื่อนที่ของอสุจิสูงที่สุด อย่างไรก็ตามยังไม่ได้ทำการผสมกับไข่เพื่อตรวจสอบไปถึงอัตราการผลิตหรืออัตราการฟักออก Michael และ Terrence (2005) ทดลองเปรียบเทียบผลของการแช่แข็ง (freezing) และการอุ่นละลาย (thawing) ต่อการเคลื่อนที่ของอสุจิปลา channel catfish (*Ictalurus punctatus*) โดยพบว่าการใช้

เมธานอล 5 เปอร์เซ็นต์ เป็นสาร ไครโอโพรเทคเตนท์จะให้ผลที่ดีกว่า 10 เปอร์เซ็นต์ ใช้เวลาในการลดอุณหภูมิลงช้าๆเป็น 3 องศาเซลเซียสต่อนาที อุณหภูมิที่ใช้ในการอุ่นละลาย (thawing) ควรจะอยู่ในช่วงระหว่าง 30-40 องศาเซลเซียสใช้เวลาในการการอุ่นละลาย 5 วินาทีดีกว่า 10 วินาที He และคณะ (2004) ได้ศึกษาผลของ ไดเมทิลซัลฟอกไซด์ (dimethyl sulfoxide) ร่วมกับ glycine เพื่อเก็บรักษาน้ำเชื้อปลา striped bass (*Morone saxatilis*) พบว่าไดเมทิลซัลฟอกไซด์ 7.5 เปอร์เซ็นต์ และ glycine 75 มิลลิโมล ให้ผลดีที่สุดในการปกป้อง plasma membranes และคงสภาพการทำงานของไมโทคอนเดรีย (mitochondria) และปริมาณ ATP ในตัวอสุจิ Viveiros et al. (2000) ได้รายงานว่าการเก็บรักษาน้ำเชื้อแช่แข็งในปลาคูกเทศ (*Clarias gariepinus*) ที่ใช้ไดเมทิลซัลฟอกไซด์ และเมธานอลในระดับ 5-25 เปอร์เซ็นต์ เก็บน้ำเชื้อแช่แข็งใน cryovials ที่มีขนาดบรรจุ 1 มิลลิลิตร โดยใช้เครื่องแช่แข็งที่สามารถตั้งโปรแกรมได้ ทำการละลายน้ำเชื้อปลาใน Ginzburg fish ringer เพื่อให้อัตราส่วนของตัวอสุจิไม่มากเกินไปเมื่อเปรียบเทียบกับจำนวนของไข่ และภายหลังจากการนำออกจากการแช่แข็งยังได้ทำการเจือจางน้ำเชื้อในสัดส่วนต่างๆ ก่อนที่จะนำไปผสมเทียม ดังนี้ 1:20 1:200 และ 1:2,000 ได้ผลดีโดยเฉพาะเมธานอล 10 เปอร์เซ็นต์ และการเจือจางน้ำเชื้อภายหลังจากการนำออกจากการแช่แข็งในอัตราส่วน 1:200 แต่เป็นวิธีการที่ต้องใช้เครื่องแช่แข็งที่สามารถตั้งโปรแกรมเป็นวิธีการที่ยุ่งยากและเครื่องมือมีราคาแพง Viveiros และคณะ (2001) ยังได้รายงานวิธีการที่เหมาะสมในแช่แข็งน้ำเชื้อปลาคูกเทศโดยเครื่องแช่แข็งที่สามารถตั้งโปรแกรมพบว่าเมื่อลดอุณหภูมิลงช้าๆจาก -2 ถึง -5 องศาเซลเซียสต่อนาที อัตราการฟักออกสูงที่สุดเมื่ออุณหภูมิของน้ำเชื้อเท่ากับ -38 องศาเซลเซียสต่อนาที และเวลาที่ใช้ลดอุณหภูมิ ควรจะเร็วขึ้น ดังนั้นวิธีที่แนะนำก็คือ ลดอุณหภูมิให้เร็วขึ้นเป็นช่วง -5 ถึง -10 องศาเซลเซียสต่อนาที แล้วจึงรักษาระดับให้น้ำเชื้อแช่แข็งอยู่ที่ -40 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 นาที ในการแช่แข็งน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว (*Barbodes gonionotus*) อย่างง่ายโดย ปญญา อันขวัญเมือง และคณะ (2550) ผลการทดลองพบว่าสามารถเก็บรักษาคุณภาพน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาว ได้เป็นระยะเวลานาน และยังได้กล่าวถึงข้อได้เปรียบของการเก็บรักษาน้ำเชื้อแช่แข็งโดยมีข้อดี คือ ทำให้สามารถควบคุมช่วงเวลาการผสมเทียมหรือการผสมข้ามพันธุ์ปลาชนิดต่างๆ ได้ง่ายขึ้น นอกจากนี้การลำเลียงน้ำเชื้อแช่แข็งไปใช้ในการผสมเทียมสามารถทำได้สะดวกกว่าลำเลียงพ่อพันธุ์ และการแช่แข็งน้ำเชื้อปลาตะเพียนขาวแบบแช่แข็งอย่างง่ายมีราคาถูกและมีคุณภาพ ซึ่งเกษตรกรผู้เพาะเลี้ยงสัตว์น้ำสามารถนำเอาไปประยุกต์ใช้ในการประกอบอาชีพต่อไปได้จริง