

บทที่ 4

วิจารณ์

1.1 คุณภาพน้ำที่บำบัดด้วยระบบกรองที่จำหน่ายในห้องตลาด

1) อุณหภูมิ

ในแต่ละชุดทดลองมีแนวโน้มการการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิในทิศทางเดียวกัน ตลอดระยะเวลาการทดลอง 64 วัน และมีค่าอยู่ในช่วง 26-29 °C. ซึ่งเหมาะสมต่อการเจริญเติบโตของปลาดุกตามรายงานของอุทัยรัตน์ (2538)

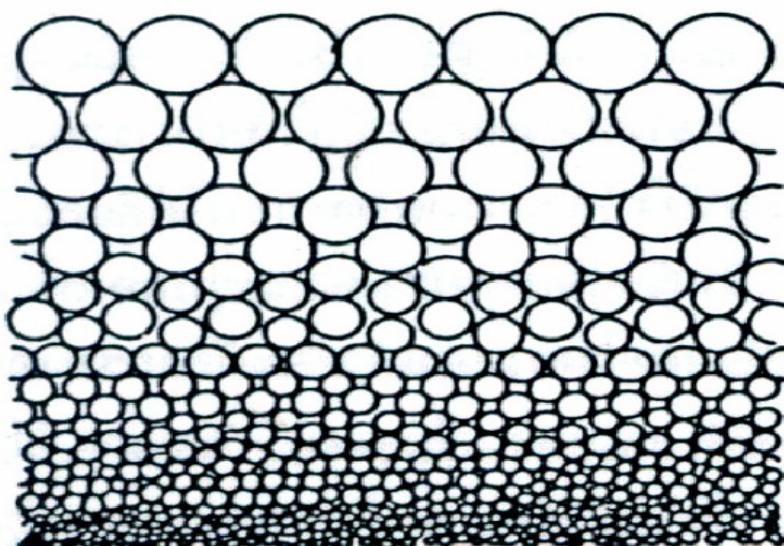
2) ความเป็นกรด-ด่างและความเป็นด่างทั้งหมด

ค่าความเป็นกรด-ด่างและความเป็นด่างทั้งหมดได้รับอิทธิพลจากกระบวนการที่จำหน่ายในห้องตลาด ระยะเวลาการทดลอง และอิทธิพลร่วมระหว่างระบบกรองที่จำหน่ายในห้องตลาดและระยะเวลาการทดลอง ซึ่งความเป็นกรด-ด่างมีความสัมพันธ์แบบแปรผันตามกับความเป็นด่างทั้งหมดในแต่ละชุดทดลองและมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นในช่วงต้นการทดลองจากการระบุของน้ำที่มากกว่าการใช้แหล่งคาร์บอนของจุลินทรีย์และเมื่อมีของเสียเพิ่มขึ้นจากการปล่อยปลา และให้อาหารทำให้ความเป็นกรด-ด่างและความเป็นด่างทั้งหมดค่อยๆ ลดลงจากการย่อยสลายของจุลินทรีย์ในระบบกรองทำให้เกิดกรด (Moriarty, 1997) โดยชุดทดลองที่ไม่อุดตันมีความเป็นกรด-ด่างและความเป็นด่างทั้งหมดลดลงในบริมาณสูงกว่าชุดทดลองที่อุดตัน เพราะแบคทีเรียในตัวฟายเอกสารกำจัดแอมโมเนีย 1 มก./ล. ให้เป็นไนเตรตต้องใช้ออกซิเจน 4.18 ก. สารอนินทรีย์คาร์บอน 0.09 ก. และความเป็นด่างทั้งหมด 7.14 มก./ล. จึงได้เชลล์ใหม่เกิดขึ้น 0.15 ก. ส่วนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนสามารถกำจัดในเตราท 1 มก./ล. ให้เป็นก๊าซในตัวเรนได้ความเป็นด่างทั้งหมดคงคลับคืนมา 3.57 มก./ล. (เกรียงศักดิ์, 2543; Liu and Han, 2004)

ความเป็นกรด-ด่างและความเป็นด่างทั้งหมดในแต่ละชุดทดลองมีค่าเปลี่ยนแปลงอยู่ในช่วง 5.18-8.53 และ 2-110 มก./ล. ตามลำดับ ซึ่งความเป็นกรด-ด่างที่เหมาะสมของปลาดุกด้าน (*Clarias batrachus*) อยู่ในช่วง 7-8.5 และหากมีความเป็นกรด-ด่างอยู่ในช่วง 8.5-9.5 จะมีปัญหาด้านความเป็นด่างทั้งหมดที่เพิ่มสูงขึ้นทำให้ให้แอมโมเนียเปลี่ยนรูปจาก NH_4^+ ไปอยู่ในรูป NH_3 ที่มีพิษสูงกว่า (Saha et al., 2002) ส่วนสมหมาย (2539) แนะนำว่าความเป็นด่างทั้งหมดที่เหมาะสมควรสูงกว่า 20 มก./ล. เพื่อเพิ่มผลผลิตปลาและต้านทานความเป็นกรดของแหล่งน้ำ

3) ออกซิเจนละลายน้ำ บีโอดี และของแข็งแขวนลอยทั้งหมด

ปริมาณออกซิเจนละลายน้ำ บีโอดี และของแข็งแขวนลอยทั้งหมดได้รับอิทธิพลจากระบบกรองที่จำหน่ายในห้องตลาด ระยะเวลาการทดลอง และอิทธิพลร่วมระหว่างระบบกรองที่จำหน่ายในห้องตลาดและระยะเวลาการทดลอง ซึ่งปริมาณออกซิเจนละลายน้ำลดลงตลอดการทดลอง 64 วัน จากการใช้ของปลาและการย่อยสลายสารอินทรีย์โดยจุลินทรีย์และพอกแบบที่เรียกในตริฟายเอกสาร์ (Turner and Bower, 1982) ส่วนบีโอดีในแต่ละชุดทดลองเปลี่ยนแปลงแบบแปรผันตามกับของแข็งแขวนลอยทั้งหมด เนื่องจากช่วงต้นการทดลองนี้ปริมาณฟิล์มจุลินทรีย์ไม่เพียงพอทำให้ช่องว่างระหว่างสารกรองมีขนาดใหญ่ (มั่นสิน, 2542) เมื่อระยะเวลาการทดลองผ่านไประยะหนึ่งจึงเกิดฟิล์มจุลินทรีย์ซึ่งลดช่องว่างระหว่างสารกรองให้เล็กลง ส่วนสารกรองที่เป็นทราย ถ่านกะلامะพร้าว zeolite และถ่านกัมมันต์ในแต่ละชุดทดลองที่เรียงตัวจากความพรุนสูงไปหาความพรุนต่ำทำให้ตะกอนที่มีขนาดใหญ่ติดอยู่ด้านบน ส่วนตะกอนขนาดรองลงมาจะลดผ่านและติดอยู่ในชั้นกรองถัดไป (รูปที่ 32) หากชั้นกรองด้านบนมีความพรุนต่ำตะกอนทั้งหมดเล็กและขนาดใหญ่จะติดอยู่ที่ผิวด้านบนทั้งหมดจึงเกิดการอุดตันได้ง่าย (มั่นสิน, 2542) สารกรองที่มีช่องว่างสูงๆ เช่น ไพลาสติกหยาบ และ bioball จำเป็นต้องใช้เวลาระยะหนึ่งเพื่อให้ตะกอนขนาดใหญ่ตกลงและเกิดฟิล์มจุลินทรีย์ขึ้นเพื่อลดช่องว่างให้เล็กลงจึงสามารถกรองตะกอนที่มีขนาดเล็กได้ ซึ่งสิ่งเหล่านี้เป็นตัวกำหนดประสิทธิภาพและอายุการใช้งานของระบบกรอง



รูปที่ 32 รูปตัดตามขวางของเครื่องกรองแบบบุตมคติ (มั่นสิน, 2542)

ปริมาณออกซิเจนละลายน้ำในแต่ละชุดทดลองต่ำสุดอยู่ในช่วง 3.4-4.3 มก./ล. ซึ่งในการเลี้ยงปลาดุกทั่วๆ ไปมีปริมาณออกซิเจนละลายน้ำอยู่ในช่วง 5-6 มก./ล. และหากลดลงถึง 3.0-3.5 มก./ล. ก็ไม่เป็นอันตรายต่อปลา (อุทัยรัตน์, 2538; Colt, 2006) แต่หากออกซิเจนละลายน้ำต่ำกว่า 3 มก./ล. ทำให้ปลาเจริญเติบโตช้า และจำกัดการเจริญของแบคทีเรียในตัวพยาเคอร์ (Masser *et al.*, 1999 ข้างโดย Akinwole and Fatuotu, 2007) ส่วนบีโอดีและของแข็ง เช่น เขวนล้อยทั้งหมดในชุดทดลองที่ไม่อุดตันมีค่าสูงสุดอยู่ในช่วง 5.9-7.2 และ 39.8-56.3 มก./ล. ตามลำดับ ซึ่งปริมาณบีโอดีในการเลี้ยงสัตว์น้ำไม่ควรเกิน 30 มก./ล. (Boyd and Gross, 1999 ข้างโดย Xinglong and Boyd, 2005) และปริมาณบีโอดีที่สูงขึ้นอาจทำให้น้ำขาดแคลนออกซิเจนได้ (ไม่ต้อง และจากรุวรรณ, 2528 ข้างโดย ประทีป, 2544) ในขณะที่บ่อเลี้ยง channel catfish มีปริมาณของแข็งและเขวนล้อยทั้งหมดอยู่ในช่วง 56.95-105.06 มก./ล. และหากสูงกว่านี้ ปลาจะมีโอกาสเกิดโรค gill disease ได้สูง (Tucker *et al.*, 1996; Seo and Boyd, 2001)

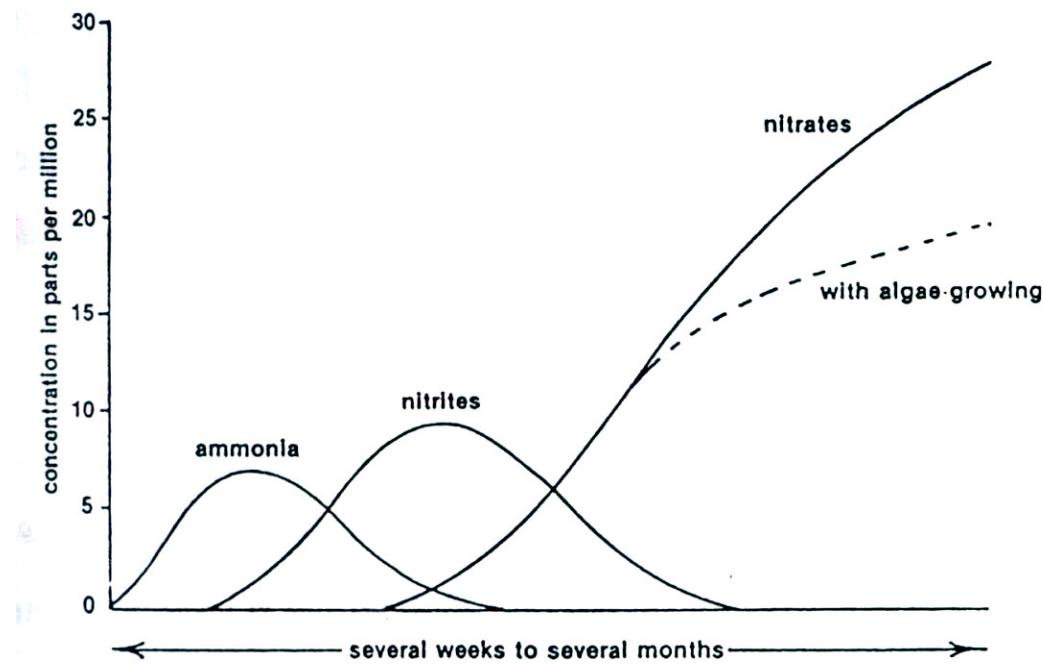
4) แอมโมเนียนีร่วม ในไตรท์ และในเตราท์

ปริมาณแอมโมเนียนีร่วม ในไตรท์ และในเตราท์ได้รับอิทธิพลจากระบบกรองที่จำหน่ายในท้องตลาด ระยะเวลาการทดลอง และอิทธิพลร่วมระหว่างระบบกรองที่จำหน่ายในท้องตลาดและระยะเวลาการทดลอง โดยสารกรองที่เป็นเศษปะการัง, ถ่านกัมมันต์, ceramic, ammonia chip และ zeolite สามารถดูดซับแอมโมเนียนีร่วมและในไตรท์ได้ (มั่นสิน, 2542; มั่นสิน และไฟพรวรรณ, 2539) แต่ในการทดลองนี้ปริมาณแอมโมเนียนีร่วมและในไตรท์สูงสุดไม่แตกต่างกับสารกรองที่เป็นทรายเพราะแอมโมเนียนีร่วมและในไตรท์ในการเพาะเลี้ยงสัตว์น้ำส่วนใหญ่หายไปจากการเปลี่ยนรูปของแบคทีเรียกลุ่มในตัวพยาเคอร์เป็นหลัก (Singh *et al.*, 2004) ซึ่งขณะที่มีออกซิเจนเพียงพอและของเสียจากการเพาะเลี้ยงสัตว์น้ำสามารถซักนำให้บริเวณผิวสารกรองมีการเพิ่มจำนวนของแบคทีเรียกลุ่ม *Nitrosomonas*, *Nitrospira*, *Nitrosococcus* และ *Nitrosolobus* เปลี่ยนแอมโมเนียนีร่วมไปเป็นไนโตรجين ต่อมาแบคทีเรียกลุ่ม *Nitrobacter*, *Nitrospira* และ *Nitrococcus* ทำหน้าที่ออกซิได้ในไตรท์ไปเป็นไนโตรเจน (รูปที่ 33) ซึ่งปัจจัยหลักที่ควบคุมกลไกเหล่านี้คือความสามารถในการให้พิล์มจุลินทรีย์เกาะผิวสารกรอง โดยสารกรองที่เป็นเม็ดเล็กๆ เช่น ถ่านกัมมันต์, ทราย, ceramic และ ammonia chip สามารถดักตะกอนเขวนล้อยได้ดีแต่อุดตันง่าย ส่วนสารกรองที่เป็นแผ่นลอนหรือตาข่าย เช่น ไยพลาสติกหยาบและไยพลาสติกขาวสามารถดักตะกอนเขวนล้อยได้น้อยแต่อุดตันยากและหากวัสดุทำจาก Polyethylene มีอัตราการยึดเกาะของจุลินทรีย์สูงสุด (เกรียงศักดิ์, 2543; คงชัย, 2544; Boyd, 1990; Singh *et al.*, 2004) ทำให้ชุดทดลองที่ใช้ไยพลาสติกหยาบเป็นสารกรองสามารถลดแอมโมเนียนีร่วมและในไตรท์ให้มีค่าสูงสุดเพียง

1.046–2.147 และ 2.778–4.527 มก./ล. ตามลำดับ (ซึ่งที่มีความเป็นด่างทั้งหมดเพียงพอที่ระยะเวลาการทดลอง 0–32 วัน) ซึ่งต่ำกว่าชุดทดลองอื่นๆ อย่างชัดเจน สอดคล้องกับ Azim และคณะ (2004) ใช้ไม่ได้ในการเพิ่มพื้นที่ผิวให้เกิด periphyton (biofilm) สามารถลดแอมโมเนียในไตร์และเพิ่มผลผลิตสัตว์น้ำได้ดีกว่าการไม่เพิ่มพื้นที่ผิว แต่แบคทีเรียในตัวฟายเอกสารกำจัดแอมโมเนีย 1 มก./ล. ให้เป็นในเตรทต์ต้องการสารอินทรีย์คาร์บอน 0.09 ก. ความเป็นด่างทั้งหมดลดลง 7.14 มก./ล. และได้เชลล์ใหม่เกิดขึ้น 0.15 ก. (เกรียงศักดิ์, 2543; Liu and Han 2004) ทำให้ในแต่ละชุดทดลองที่ระบบกรองไม่ถูกตันมีความเป็นด่างลดลงอย่างต่อเนื่องจนไม่เพียงพอ กับความต้องการของจุลินทรีย์ที่ระยะเวลาการทดลอง 36 วัน ปริมาณแอมโมเนียจึงเพิ่มขึ้นจนจบการทดลองและปริมาณในไตร์สูงขึ้นซึ่งปลายการทดลอง ส่วนการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจน สามารถกำจัดในเตรท 1 มก./ล. ให้เป็นก้าช์ในตัวเรจนได้ความเป็นด่างทั้งหมดกลับคืนมา 3.57 มก./ล. (เกรียงศักดิ์, 2543) ระบบกรองที่ถูกตันจึงไม่มีการขาดแคลนความเป็นด่างทั้งหมดในการกำจัดแอมโมเนียและในไตร์ อย่างไรก็ตามการเลี้ยงสัตว์น้ำแบบปิดหมุนเวียนที่บำบัดแบบในตัวฟีเคชันเป็นระยะเวลานานทำให้เกิดการสะสมของในเตรท (Honda, 1993 อ้างโดย Rijn et al., 1995) ในแต่ละชุดทดลองจึงมีปริมาณในเตรทเพิ่มสูงขึ้นอย่างต่อเนื่องจนจากการทดลอง แต่ในชุดทดลองที่ถูกตันมีปริมาณในเตรทต่ำกว่าชุดการทดลองอื่นๆ สอดคล้องกับ Moriarty (1997) ที่พบว่าเมื่อมีสารอินทรีย์จำนวนมากๆ จุลินทรีย์ย่อยสลายแบบใช้ออกซิเจนเกิดขึ้นในมวลน้ำและผิวตะกอน แต่ตะกอนที่มีการทับถมอยู่ด้านล่างเกิดการย่อยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนจึงทำให้ปริมาณในเตรทลดลง

ปริมาณแอมโมเนียรวมสูงสุดในแต่ละชุดทดลองที่ระบบกรองไม่ถูกตันมีค่าอยู่ระหว่าง 2.464–3.584 มก./ล. ตามลำดับ โดยปริมาณแอมโมเนียในรูปของ NH_3 ที่ทำให้ปล่าน้ำจีดหมายชนิดตายในเวลาอันสั้นอยู่ที่ 0.2–2 มก./ล. (EIFAC, 1973) ซึ่งความเป็นกรด–ด่างที่เพิ่มขึ้นมีผลให้แอมโมเนียเปลี่ยนรูปจาก NH_4^+ ไปอยู่ในรูป NH_3 ที่มีพิษสูงกว่าและปริมาณแอมโมเนีย 3.0 มก. NH_3 /ล. มีพิษต่อปล่าน้ำจีดที่ความเป็นกรด–ด่าง 8.5 แต่ไม่เป็นอันตรายที่ความเป็นกรด–ด่าง 6.0 (Lewbart, 1998) สอดคล้องกับ Tomasso และคณะ (1980) พบว่า ขณะที่ความเป็นกรด–ด่าง 9 มีปริมาณแอมโมเนียรวม 4.5 มก./ล. สามารถทำให้ปลา channel catfish ตายหมดภายใน 24 ชม. และหากลดความเป็นกรดด่างให้เหลือ 7 ต้องมีปริมาณแอมโมเนียรวมถึง 263.6 มก./ล. ส่วนปริมาณในไตร์สูงสุดในชุดทดลองที่ไม่ถูกตันมีค่าอยู่ในช่วง 2.778–4.527 มก./ล. ซึ่ง 96-h LC₅₀ ของในไตร์ต่อปล่าน้ำจีดหมายชนิดอยู่ในช่วง 0.66–200 มก./ล. ในขณะที่มีอันตรายต่อปลาดุก เมื่อมีค่าสูงกว่า 1 มก./ล. และความเป็นพิษของในไตร์สูงขึ้นเมื่อความเป็นกรด–ด่างลดลง

(สมหมาย, 2539; Lewbart, 1998; Colt, 2006) ในขณะที่ปริมาณไนเตรฟสูงสุดในแต่ละชุดทดลองมีค่าอยู่ในช่วง 41.94-61.95 มก./ล. โดยปกติไนเตรฟมีอันตรายต่อปลาน้ำจืดต่ำากและ 96 h LC₅₀ ของไนเตรฟต้องสูงกว่า 1000 มก./ล. (Colt, 2006)



รูปที่ 33 การเปลี่ยนแปลงสารประกอบในต่อเจนในตู้เลี้ยงสัตว์น้ำ (Emmen, 1995 ข้างโดย สมรักษ์, 2543)

1.2 อัตราการเจริญเติบโต

อัตราการเจริญเติบโตของปลาดุกในแต่ละชุดทดลองไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ($P>0.05$) โดยมีค่าอยู่ในช่วง 7.39-8.91 ก./วัน ซึ่งสูงกว่าการทดลองของ Akinwole และ Fatueroji (2007) ที่มีการปล่อยปลาดุก 150-300 ตัว/ลบ.ม. ให้อาหาร 3-6 เปอร์เซ็นต์ และมีอัตราการเจริญเติบโตของปลาดุกอยู่ในช่วง 4.58-6.29 ก./วัน เนื่องจากในการทดลองนี้มีการปล่อยปลาความหนาแน่นเพียง 130 ตัว/ลบ.ม. และมีคุณภาพน้ำโดยรวมอยู่ในเกณฑ์ที่เหมาะสมต่อการเจริญเติบโตของปลาดุก

1.3 อัตราการเปลี่ยนอาหารเป็นเนื้อ

อัตราการเปลี่ยนอาหารเป็นเนื้อของปลาดุกในแต่ละชุดทดลองไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ ($P>0.05$) โดยมีค่าอยู่ระหว่าง 0.21-0.25 ซึ่งเป็นค่าที่ต่ำกว่าการเลี้ยงปลาดุกในระบบนำ้มุนเวียนของ ณรงค์ (2540) ที่ให้อาหารจนอิมจึงมีอัตราการเปลี่ยนอาหารเป็นเนื้ออยู่ในช่วง 1.24-1.49 เนื่องจากการให้อาหาร 5 เปอร์เซ็นต์ของน้ำหนักตัว เพียงพอต่อความต้องการของปลาดุก (กลุ่มรักเกษตร, 2541) ประกอบกับสัดส่วนน้ำบางชนิดและพวงสัตว์ขนาดเล็กสามารถกินจุลินทรีย์เป็นอาหารได้โดยตรง (Moriarty, 1997) ในขณะที่ Akinwole และ Fatuotu (2007) แนะนำว่าในการเลี้ยงปลาตะระกุล catfish (ขนาดปานกลาง) มีอัตราการเปลี่ยนอาหารเป็นเนื้ออยู่ในช่วง 0.60-0.78 และลดลงต่ำกว่านี้หากเลี้ยงในระบบนำ้มุนเวียนและมีระบบกรองที่ดี

1.4 ต้นทุนของระบบกรอง

ต้นทุนส่วนใหญ่ของระบบกรองในแต่ละชุดทดลอง คือ กล่องแก้วใส่สารกรองที่มีราคาเท่ากับ 80 บาท ส่วนราคาสารกรองมีราคาถูก ยกเว้น ammonia chip, ceramic, zeolite และถ่านกัมมันต์ มีราคาอยู่ที่ 100 บาท/กг. หากเบริญบเทียบราคาต้นทุนของระบบกรองต่อประสิทธิภาพการบำบัดน้ำโดยรวม พบร่วมกับชุดทดลองที่ 1.5 (ใช้สารกรองเป็นไอล拉斯ติกหยาบร่วมกับ bioball) ดีที่สุดในสภาพที่มีความเป็นด่างทั้งหมดเพียงพอ

1.5 ระยะเวลาที่เริ่มเกิดการอุดตันของระบบกรอง

สารกรองที่เป็นเม็ดเล็กๆ เช่น ถ่านกัมมันต์, ถ่านกะลามะพร้าว, ทราย, ceramic และ ammonia chip สามารถดักตะกอนแขวนลอยได้ดีแต่อุดตันง่ายโดยเฉพาะสารกรองที่มีเม็ดฯ คละกันจะมีรูพรุนต่ำจึงคุณดันได้ง่ายยิ่งขึ้น ส่วนสารกรองที่เป็นแผ่นลอนหรือตาข่าย เช่น ไอล拉斯ติกหยาบ bioball และไอล拉斯ติกขาวสามารถดักตะกอนแขวนลอยได้น้อยแต่อุดตันยาก (มั่นสิน, 2542; เกรียงศักดิ์, 2543) ทำให้ชุดทดลองที่ 1.5 (ใช้สารกรองเป็นไอล拉斯ติกหยาบร่วมกับ bioball) มีระยะเวลาที่เริ่มเกิดการอุดตันของระบบกรองมากกว่า 64 วัน

2. การศึกษาคุณภาพน้ำที่บำบัดด้วยระบบกรองทรายร่วมกับถ่านไม้ และแบคทีเรียทางติด

2.1 คุณภาพน้ำที่บำบัดด้วยระบบกรองทรายร่วมกับถ่านไม้ และแบคทีเรียทางติด

1) อุณหภูมิ

ในแต่ละชุดทดลอง มีการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิในทิศทางเดียวกันตลอดระยะเวลาการทดลอง 64 วัน และมีค่าอยู่ในช่วง $27\text{--}29.8^{\circ}\text{C}$. ซึ่งอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการเจริญเติบโตของปลาดุกอยู่ในช่วง $25\text{--}30^{\circ}\text{C}$. (อุทัยรัตน์, 2538) และหากอุณหภูมิลดต่ำลงจะส่งผลให้ปลากินอาหารลดลง (ทวีและจินตนา, 2541) แต่มีอัตราการเจริญเติบโตสูงสุดหากอุณหภูมิเพิ่มขึ้น $2\text{--}3^{\circ}\text{C}$. ของจุดที่เหมาะสมหรืออุณหภูมิที่เพิ่มจาก 28°C . เป็น 30°C . เช่นเดียวกับปลากระพงที่อุณหภูมิเหมาะสมคือ 26.8°C . แต้อัตราเจริญเติบโตสูงสุดที่อุณหภูมิ 29.2°C . (Buentello *et al.*, 2000) และอุณหภูมิเป็นตัวกำหนดอัตราการย่อยสลายสารอินทรีย์ของแบคทีเรียด้วย (Inaba, 1992)

2) ความเป็นกรด-ด่าง และความเป็นด่างทั้งหมด

ค่าความเป็นกรด-ด่าง และความเป็นด่างทั้งหมดได้รับอิทธิพลจากระบบกรองระยะเวลาการทดลอง และอิทธิพลร่วมระหว่างระบบกรองและระยะเวลาการทดลอง โดยความเป็นกรด-ด่างและความเป็นด่างทั้งหมดในแต่ละชุดทดลอง มีการเปลี่ยนแปลงไปในทิศทางเดียวกันเนื่องจากการเตรียมน้ำก่อนการทดลองเพิ่มความเป็นด่างทั้งหมดด้วย NaHCO_3 ทำให้ความเป็นกรด-ด่างส่วนใหญ่อยู่ในรูป HCO_3^- เมื่อความเป็นด่างทั้งหมดลดลงจากการหายใจของปลาและสิ่งมีชีวิตในน้ำได้ก้าวcarbонไดออกไซด์ ซึ่งละลายน้ำเป็น H_2CO_3 แตกตัวให้ H^+ และ HCO_3^- ส่งผลให้ความเป็นกรด-ด่างในน้ำลดลง (Boyd, 1982 ข้างโดย Golombieski *et al.*, 2003) จึงส่วนมาจากการจุลินทรีย์ใช้เป็นแหล่งคาร์บอนในการย่อยสลายของเสียที่เข้ามาในระบบ (ธงชัย, 2544; Wu *et al.*, 1999) โดยพอกอโตโทรฟอกโซกซิไดซ์เอมโมเนียให้เป็นไนโตรท์และไนเตรทภายในระยะเวลาให้สภาวะมีอากาศนั้นจะได้พัฒนาออกมาและใช้ไปต่อรึงคาร์บอนไดออกไซด์ (CO_2) หรือไบคาร์บอเนตออกอน (HCO_3^-) หรือคาร์บอเนตออกอน (CO_3^{2-}) มาเป็นแหล่งคาร์บอนในการสร้างเซลล์ใหม่ (ธงชัย, 2544) ส่วนความเป็นกรด-ด่างและความเป็นด่างทั้งหมดเพิ่มสูงขึ้นที่ระยะเวลาการทดลอง 44 วัน จากการเติมสารละลายน้ำ NaHCO_3

ในแต่ละชุดทดลอง มีความเป็นกรด-ด่างและความเป็นด่างทั้งหมดเปลี่ยนแปลงอยู่ในช่วง $6.24\text{--}8.85$ และ $7\text{--}126 \text{ mg./l.}$ ตามลำดับ ซึ่งอุทัยรัตน์ (2538) แนะนำว่าความเป็นกรด-ด่างที่เหมาะสมในการเลี้ยงปลาดุกควรอยู่ในช่วง $7\text{--}8.5$ และความเป็นด่างทั้งหมดไม่ควรต่ำกว่า 30 mg./l. ส่วน Golombieski และคณะ (2003) พบร่วมกับความเป็นกรด-ด่าง และความเป็นด่าง

ทั้งหมดที่เพิ่มสูงขึ้นทำให้แอมโมเนียมเปลี่ยนจากรูป NH_4^+ เป็น NH_3 ซึ่งมีความเป็นพิษสูงขึ้นและทำให้ปริมาณแอมโมเนียมในเลือด ตับ และกล้ามเนื้อเพิ่มสูงขึ้น (Saha et al., 2002)

3) ออกซิเจนละลายน้ำ บีโอดี และของแข็งแขวนลอยทั้งหมด

ปริมาณออกซิเจนละลายน้ำ บีโอดี และของแข็งแขวนลอยทั้งหมดได้รับอิทธิพลจากระบบกรอง ระยะเวลาการทดลอง และอิทธิพลร่วมระหว่างระบบกรองและระยะเวลาการทดลอง ซึ่งออกซิเจนละลายน้ำลดลงตลอดการทดลองจากการใช้ของปลากะพง (Pla) และจุลินทรีย์ในการย่อยสลายของเสียที่เกิดขึ้น (Moriarty, 1997) โดยพิล์มนจุลินทรีย์ในระบบกรองสามารถกำจัดสารอินทรีย์ละลายน้ำได้ง่าย (Azim et al., 2004) ส่วนตะกอนแขวนลอยที่ผ่านระบบกรองออกมาก่อนจะสูญเสียในมวลน้ำถูกแบคทีเรียใช้เป็นที่ยึดเกาะและบำบัดน้ำควบคู่ไปด้วย (Wickins, 1985) บีโอดีที่เพิ่มขึ้นจึงเกิดจากตะกอนแขวนลอยผ่านระบบกรองออกมากเป็นหลัก ปริมาณของแข็งแขวนลอยทั้งหมดและบีโอดีในแต่ละชุดทดลองมีแนวโน้มสูงขึ้นในช่วงเริ่มต้นการทดลองเนื่องจากสารกรองที่เป็นทรายถ่านจะสามารถพราง และไอล์ฟลากะพงสามารถยึดติดกับสารกรองเพื่อช่วยลดช่องว่างระหว่างสารกรองสูงจึงต้องใช้เวลาช่วงหนึ่งให้ตะกอนและพิล์มนจุลินทรีย์ติดค้างอยู่บนสารกรองเพื่อช่วยลดช่องว่างระหว่างสารกรองสอดคล้องกับการทดลองของ Thompson และคณะ (2002) พบว่าสัดจุนน้ำซักนำให้เกิดพิล์มนจุลินทรีย์ด้วยกระบวนการบีโอดีได้ เมื่อความเป็นด่างทั้งหมดเริ่มลดลงต่ำกว่า 20 มก./ล. จุลินทรีย์ที่เกิดขึ้นบีโอดีในช่วงเริ่มต้นการทดลองมีห้องว่างระหว่างสารกรองสูงพิล์มนจุลินทรีย์จึงหลุดออกมากได้ง่าย สารกรองที่เป็นทรายมีพิล์มนจุลินทรีย์หลุดออกมากเพียงบางส่วน และสารกรองที่เป็นถ่านจะสามารถพรางพิล์มนจุลินทรีย์หลุดออกมากเพียงเล็กน้อยและมีการสะสมตะกอนบริเวณผิวน้ำทำให้ระบบกรองอุดตันได้ง่าย (มั่นสิน, 2542) ชุดทดลองที่มีถ่านจะสามารถพรางเป็นสารกรองจึงมีอายุการใช้งานต่ำกว่าชุดทดลองอื่นๆ

ในแต่ละชุดทดลองมีปริมาณออกซิเจนละลายน้ำต่ำสุดอยู่ในช่วง 3.2-4.2 มก./ล.

ซึ่งการเลี้ยงปลาดุกต้องการปริมาณออกซิเจนละลายน้ำไม่น้อยกว่า 3 มก./ล. (อุทัยรัตน์, 2538) Akinwole และ Faturoti (2007) แนะนำว่าในการเลี้ยงปลา African Catfish ให้มีอัตราการเจริญเติบโตและอัตราอุดสูงต้องมีปริมาณออกซิเจนละลายน้ำอย่างน้อย 2-3 มก./ล. และยังเพียงพอต่อความต้องการของจุลินทรีย์ในบ่อเพาะเลี้ยงสัตว์น้ำ ส่วนบีโอดีและของแข็งแขวนลอยทั้งหมดในชุดทดลองที่ไม่อุดตันมีค่าสูงสุดเท่ากับ 8.8-9.4 และ 38.5-41.7 มก./ล. ตามลำดับซึ่งปริมาณบีโอดีในการเลี้ยงสัตว์น้ำไม่ควรเกิน 30 มก./ล. (Boyd and Gross, 1999 ข้างโดย Xinglong and Boyd, 2005) เพราะปริมาณบีโอดีที่สูงขึ้นอาจทำให้น้ำขาดแคลนออกซิเจนได้

(ไม่ตี และจากวรรณ, 2528 อ้างโดย ประทีป, 2544) ในขณะที่บ่อเลี้ยง channel catfish มีปริมาณของแข็งแ/web ลดอย่างหนักอยู่ในช่วง 56.95-105.06 mg./l. และหากสูงกว่านี้ ปานามีโอกาสเกิดโรค gill disease ได้สูง (Tucker et al., 1996; Seo and Boyd, 2001)

4) แอมโมเนียรวม ในไตรท์ และในเตราท์

ปริมาณแอมโมเนียรวม ในไตรท์ และในเตราท์ได้รับอิทธิพลจากระบบกรองระยะเวลาการทดลอง และอิทธิพลร่วมระหว่างระบบกรองและระยะเวลาการทดลอง โดยสารกรองที่มีความพูนสูง เช่น ไอล哗สติกหยาบ และ bioball มีการสะสมตะกอนสนับสนุนของตัวเอง แต่ถ่านกำลามะพร้าวมีความพูนต่ำสะสมตะกอนหนาขึ้นเฉพาะบนผิวน้ำของชั้นกรองจึงดูดซับไอก่อนได้น้อยจากการอุดตันของระบบ (Singh et al., 2004) ส่วนชั้นสารกรองทรายวางแผนอยู่บนสุดของระบบกรองได้รับแรงเฉือนของน้ำสูงจึงมีจุลินทรีย์บางส่วนหลุดไปกับมวลน้ำ (Soinia et al., 2002) ซึ่งแอมโมเนียและไนโตรท์ส่วนใหญ่ลดลงจากการเปลี่ยนรูปของแบคทีเรียกลุ่มในตริฟายเออร์ที่เกิดขึ้นบริเวณผิwtะกอนลึกไม่เกิน 1 ซม. (Oer Zur and Avnimelech, 1982) โดย heterotrophic bacteria ย่อยสลายสารอินทรีย์ในเตราเจน เช่น ขี้ปลา และเศษอาหารในสภาวะที่มีออกซิเจนได้ผลผลิตสูดท้ายเป็นแอมโมเนีย (สมหมาย, 2539) ทำให้ในแต่ละชุดทดลองมีปริมาณแอมโมเนียสูงสุดอยู่ในช่วง 3.122-4.505 mg./l. อีก 4 วัน ปริมาณแอมโมเนียที่เกิดขึ้นถูกแบคทีเรียในตริฟายเออร์เปลี่ยนรูปเป็นไตรท์ (Moriarty, 1997; Sugita et al., 2005) ทำให้แอมโมเนียลดลงอย่างรวดเร็วในขณะที่ไนโตรท์เพิ่มสูงขึ้นอยู่ในช่วง 3.447-10.198 mg./l. แล้วลดลงต่ำกว่า 1.2 mg./l. ในอีก 4-8 วัน โดยแบคทีเรียเปลี่ยนรูปเป็นไตรท์ไปเป็นเตราท์ (Grommen et al., 2002; Sugita et al., 2005) ปริมาณไนเตราท์จะเพิ่มขึ้นอย่างต่อเนื่องจนจบการทดลอง และพบว่าในการทดลองนี้ปริมาณแอมโมเนียและไนโตรท์ถูกดูดซับด้วยถ่านกำลามะพร้าวเพียงเล็กน้อยส่วนใหญ่ไปจากการเปลี่ยนรูปของแบคทีเรียกลุ่มในตริฟายเออร์เป็นหลัก (Singh et al., 2004) ซึ่งต้องใช้เวลาอย่างน้อย 16-20 วัน ใกล้เคียงกับการศึกษาของ Thompson และคณะ (2002) ที่ใช้เวลา 10-15 วัน เพื่อให้ฟิล์มจุลินทรีย์เกิดขึ้นสมบูรณ์บริเวณสารกรองเพื่อรักษาแอมโมเนียและไนโตรท์อยู่ในระดับต่ำ และขึ้นอยู่กับปัจจัยความเป็นกรด-ด่าง อุณหภูมิ และปริมาณออกซิเจนละลายน้ำ (Spotte, 1979) หากปริมาณความเป็นด่างทั้งหมดอยู่ในระดับต่ำกว่า 20 mg./l. ทำให้แบคทีเรียในตริฟายเออร์มีแหล่งอาหารในการสร้างเซลล์ใหม่ไม่เพียงพอ (คงชัย, 2544) จึงเกิดการตายและหลุดออกไปสะสมร่วมกับตะกอนบริเวณด้านบนสารกรองที่มีความพูนต่ำ (ทรายและถ่านกำลามะพร้าว) จนระบบกรองอุดตัน เมื่อตะกอนหนามากขึ้นจึงเกิดการรบกวน

スタイルแบบไม่ใช้อกซิเจนในชั้นตะกอนที่ทับถมอยู่ด้านล่าง (เกรียงศักดิ์, 2543) ทำให้ในชุดทดลองที่คุณต้นมีปริมาณไนเตร托อญูในระดับต่ำกว่าชุดทดลองที่ไม่คุณตัน

ปริมาณแอมโมเนียรวมสูงสุดในแต่ละชุดทดลองที่ระบบกรองไม่คุณตันมีค่าอยู่ระหว่าง 3.122-3.382 มก./ล. โดยปริมาณแอมโมเนียในรูปของ NH_3 ที่ทำให้ปลาน้ำจืดหลายชนิดตายในเวลาอันสั้นอยู่ที่ 0.2-2 มก./ล. (EIFAC, 1973) ซึ่งความเป็นกรดด่างที่เพิ่มขึ้นมีผลให้แอมโมเนียเปลี่ยนรูปจาก NH_4^+ ไปอยู่ในรูป NH_3 ที่มีพิษสูงกว่าและปริมาณแอมโมเนีย 3.0 มก. NH_3 /ล. มีพิษต่อปลาตัวน้ำจืดที่ความเป็นกรด-ด่าง 8.5 แต่ไม่เป็นอันตรายที่ความเป็นกรด-ด่าง 6.0 (Lewbart, 1998) สอดคล้องกับ Tomasso และคณะ (1980) พบร่วมกันที่ความเป็นกรด-ด่าง 9 มีปริมาณแอมโมเนียรวม 4.5 มก./ล. สามารถทำให้ปลา channel catfish ตายหมัดภายใน 24 ชม. และหากลดความเป็นกรดด่างให้เหลือ 7 ต้องมีปริมาณแอมโมเนียรวมถึง 263.6 มก./ล. ส่วนปริมาณไนเตรทสูงสุดในชุดทดลองที่ไม่คุณตันมีค่าอยู่ในช่วง 4.421-5.312 มก./ล. ซึ่ง 96-h LC_{50} ของไนเตรทต่อปลาตัวน้ำจืดหลายชนิดอยู่ในช่วง 0.66-200 มก./ล. ในขณะที่มีอันตรายต่อปลาดูก เมื่อมีค่าสูงกว่า 1 มก./ล. และความเป็นพิษของไนเตรทสูงขึ้นเมื่อความเป็นกรด-ด่างลดลง (สมหมาย, 2539; Lewbart, 1998; Colt, 2006) ส่วนปริมาณไนเตรทสูงสุดในแต่ละชุดทดลองมีค่าอยู่ในช่วง 37.68-62.53 มก./ล. ซึ่งไนเตรทมีอันตรายต่อปลาตัวน้ำจืดต่ำากและ 96 h LC_{50} ของไนเตรทต้องสูงกว่า 1000 มก./ล. (Colt, 2006)

2.2 อัตราการเจริญเติบโต

อัตราการเจริญเติบโตของปลาดูกในแต่ละชุดทดลองมีค่าสูงถึง 8.10-9.39 ก./วัน โดยชุดทดลองที่ 1 (ใช้สารกรองเป็นไอล哗สติกหยาบและ bioball) มีค่าสูงสุดเท่ากับ 9.39 ก./วัน เนื่องจากน้ำในตู้ทดลองมีคุณภาพดีกว่าชุดทดลองอื่นๆ แอมโมเนียและไนเตรทในชุดทดลองอื่นที่สูงขึ้นส่งผลให้อัตราการเจริญเติบโตของปลาดูกลดลง (Colt and Tchobanoglous, 1978) แต่สูงกว่าการทดลองของ Akinwole และ Faturati (2007) ที่มีอัตราการเจริญเติบโตของปลาดูกอยู่ในช่วง 4.58-6.29 ก./วัน เนื่องจากมีการปล่อยปลาความหนาแน่นสูงและมีปริมาณแอมโมเนียในเกณฑ์ที่เป็นอันตรายต่อปลา

2.3 อัตราการเปลี่ยนอาหารเป็นเนื้อ

อัตราการเปลี่ยนอาหารเป็นเนื้อของปลาดุกในชุดทดลองที่ 2.1 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบและ bioball) มีค่าต่ำสุดเท่ากับ 0.21 ซึ่งมีค่าต่ำกว่าการทดลองของณรงค์ (2540) ที่พบว่าอัตราการเปลี่ยนอาหารเป็นเนื้อของปลาดุกอยู่ในช่วง 1.24-1.49 เป็นผลมาจากการจำกัดอาหารที่ให้เพียง 5 เปอร์เซ็นต์ของน้ำหนัก ซึ่งเพียงพอ กับความต้องการของลูกปลาดุก (อุทัยรัตน์, 2538) และปลาที่ใช้ในการทดลองเป็นลูกปลาดุกขนาดปานิว ซึ่ง Akinwole และ Faturoti (2007) รายงานว่าในการเลี้ยงปลาตะราก catfish (ขนาดปานิว) มีอัตราการเปลี่ยนอาหารเป็นเนื้ออยู่ในช่วง 0.60-0.78 และลดลงต่ำกว่า น้ำหนักเดิม ในระบบน้ำหมุนเวียนและมีระบบกรองที่ดี

2.4 ต้นทุนของระบบกรอง

ต้นทุนส่วนใหญ่ของระบบกรองในแต่ละชุดทดลอง คือ กล่องแก้วใส่สารกรองที่มีราคาเท่ากับ 80 บาท ส่วนราคาสารกรองอยู่ระหว่าง 2-5 บาทต่อชั้นกรอง ยกเว้น bioball จะมีราคาอยู่ที่ 22.2 บาทต่อชั้นกรอง หากเปรียบเทียบประสิทธิภาพการบำบัดน้ำโดยรวม อัตราอุดอัตรากราเรจิญเติบโต และอายุการใช้งาน พบร้าชุดทดลองที่ 2.1 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบและ bioball) และชุดทดลองที่ 2.5 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบ 1 แผ่น) มีค่าใกล้เคียงกัน แต่ชุดทดลองที่ 2.5 มีราคาเพียง 101.30 บาท ขณะที่ชุดทดลองที่ 2.1 มีราคา 121.50 บาท

2.5 ระยะเวลาที่เริ่มเกิดการอุดตันของระบบกรอง

สารกรองที่เป็นเม็ดเล็กๆ เช่น ถ่านกัมมันต์, ถ่านกะลามะพร้าว, ทรวย และ zeolite โดยเฉพาะสารกรองที่มีเม็ดๆ คละกันจะมีรูพรุนต่ำจึงอุดตันได้ง่ายยิ่งขึ้น ส่วนสารกรองที่เป็นแผ่นลอนหรือตาข่าย เช่น ไยพลาสติกหยาบ bioball และไยพลาสติกขาวสามารถดักตะกอนแขวนโดยได้น้อยแต่อุดตันยาก (มั่นสิน, 2542; เกรียงศักดิ์, 2543) ทำให้ชุดทดลองที่ 2.1 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบและ bioball) และชุดทดลองที่ 2.4 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบ) มีระยะเวลาที่เริ่มเกิดการอุดตันของระบบกรองสูงสุดมากกว่า 64 วัน

3. การศึกษาคุณภาพน้ำ ปริมาณเชื้อแบคทีเรียรวมในน้ำและสารกรองจากการบำบัดด้วยระบบกรองแบบแบคทีเรียเกษตรติดที่ระดับความหนาของสารกรองแตกต่างกัน

3.1 คุณภาพน้ำจากการบำบัดด้วยระบบกรองแบบแบคทีเรียเกษตรติดที่ระดับความหนาของสารกรองแตกต่างกัน

1) อุณหภูมิ

ในแต่ละชุดทดลองมีแนวโน้มการเปลี่ยนแปลงอุณหภูมิในทิศทางเดียวกันตลอดระยะเวลาการทดลอง 64 วัน และมีค่าอยู่ในช่วง $26\text{--}28.7^{\circ}\text{C}$. ซึ่งอุณหภูมิที่เหมาะสมต่อการเจริญเติบโตของปลาดิกออยู่ในช่วง $25\text{--}30^{\circ}\text{C}$. (อุทัยรัตน์, 2538) หากอุณหภูมิลดต่ำลงจะส่งผลให้การกินอาหารของปลาและอัตราการย่อยสลายสารอินทรีย์ของแบคทีเรียลดลง (ทวีและจินตนา, 2541; Inaba, 1992)

2) ความเป็นกรด-ด่าง และความเป็นด่างทั้งหมด

ค่าความเป็นกรด-ด่าง และความเป็นด่างทั้งหมดได้รับอิทธิพลจากความหนาของสารกรอง ระยะเวลาการทดลอง และอิทธิพลร่วมระหว่างความหนาของสารกรองและระยะเวลาการทดลอง ซึ่งความเป็นกรด-ด่างในแต่ละชุดทดลองมีการเปลี่ยนแปลงในลักษณะแปรผันตามกับความเป็นด่างทั้งหมด เนื่องจากความเป็นกรด-ด่างที่เพิ่มขึ้นในขั้นตอนการเตรียมน้ำก่อนการทดลองเกิดจากการเติม NaHCO_3 ความเป็นด่างทั้งหมดส่วนใหญ่จึงอยู่ในรูป HCO_3^- และปริมาณความเป็นด่างทั้งหมดที่ลดลงอาจเกิดจากการใช้เป็นแหล่งคาร์บอนของแบคทีเรีย โดยมีค่าเพิ่มสูงขึ้นในช่วงระยะเวลาการทดลอง 0 ถึง 12 วัน จากการระหวェยของน้ำในตู้ทดลองทำให้ค่าความเป็นด่างทั้งหมดมีความเข้มข้นสูงขึ้นประกอบกับมีจุลินทรีย์ในปริมาณน้อย แต่เมื่อมีการปล่อยปลາลงในตู้ทดลอง ค่าความเป็นด่างทั้งหมดในแต่ละชุดทดลองจะลดลงอย่างรวดเร็วจากการใช้ของจุลินทรีย์ที่เกิดขึ้นในระบบกรองสอดคล้องกับการศึกษาของ Liu และ Han (2004) ที่พบว่าการลดลงของคาร์บอนและฟอสฟอรัสมีความสัมพันธ์กับการลดลงของเอมโมเนีย การเติมสารละลายน้ำ NaHCO_3 ที่ระยะเวลาการทดลอง 32 และ 34 วัน ทำให้ความเป็นกรด-ด่าง และความเป็นด่างทั้งหมดในแต่ละชุดทดลองมีค่าสูงถึง $8.43\text{--}8.50$ และ $98\text{--}101 \text{ mg./l.}$ ตามลำดับ จุลินทรีย์ในระบบต้องใช้ระยะเวลาประมาณ 4 วัน ให้กลับมาทำงานได้ตามปกติ ส่วนความหนาของสารกรองที่เพิ่มขึ้นส่งผลให้ความเป็นด่างทั้งหมดลดลงอย่างรวดเร็วเพราการกำจัดของเสียทางชีวภาพเกิดขึ้นได้มากหรือน้อยขึ้นอยู่กับปริมาณของจุลินทรีย์ที่เกิดขึ้นในระบบ (คงชัย, 2544)

ในระหว่างการทดลอง 64 วัน น้ำในแต่ละชุดทดลองมีความเป็นกรด-ด่างและความเป็นด่างทั้งหมดเปลี่ยนแปลงอยู่ในช่วง $6.27\text{--}8.68$ และ $6\text{--}104 \text{ mg./l.}$ ตามลำดับ ซึ่งความเป็นกรด-ด่างที่เหมาะสมต่อปลาดิกอยู่ในช่วง $7\text{--}8.5$ และความเป็นด่างทั้งหมดต้องไม่น้อยกว่า 30

มก./ล. (อุทัยรัตน์, 2538) แต่ในปลาดุกด้าน (*C. batrachus*) มีชีวิตอยู่ได้ในความเป็นดำงหงหด ที่เพิ่งสูงขึ้นจนความเป็นกรด-ด่างสูงถึง 10 แต่อัตราการปลดปล่อยแอมโมเนียมออกจากเหือกปลาลดลงมากกว่า 25 % ทำให้ปริมาณแอมโมเนียมในเลือด ตับ และกล้ามเนื้อเพิ่งสูงขึ้น และตายหากความเป็นกรด-ด่างเพิ่งขึ้นถึง 11 (Saha et al., 2002)

3) ออกซิเจนละลายน้ำ ปีโอดี และของแข็งแขวนลอยทั้งหมด

ปริมาณบีโอดี และของแข็งแขวนลอยทั้งหมดได้รับอิทธิพลจากความหนาของสารกรอง ระยะเวลาการทดลอง และอิทธิพลร่วมระหว่างความหนาของสารกรองและระยะเวลาการทดลอง แต่ปริมาณออกซิเจนละลายน้ำได้รับอิทธิพลเฉพาะจากความหนาของสารกรองและระยะเวลาการทดลอง ซึ่งออกซิเจนละลายน้ำลดลงต่ออัตราทดลองและลดลงมากสุดในระบบกรองที่อุดตันเนื่องจากเกิดตะกอนแขวนลอยและจุลินทรีย์เส้นساധะในปริมาณสูง การใช้ออกซิเจนจึงสูงตามไปด้วย (ธงชัย, 2544) และแบคทีเรียจำพวกไนโตรฟายเออร์ใช้ออกซิเจน 4.6 มก./ล. ในการออกซิเดช์เคมโมเนีย 1 มก./ล. เรียกว่า Nitrogenous oxygen demand (NOD) (Bitton, 1994) สารอินทรีย์และพิล์มจุลินทรีย์ที่ลอดผ่านระบบกรองออกมายังในมวลน้ำเป็นปัจจัยหลักในการเพิ่มปริมาณบีโอดี ส่วนสารอินทรีย์ที่ละลายน้ำจะถูกจุลินทรีย์ในระบบกรองกำจัดได้ง่าย (ธงชัย, 2544) จึงไม่ส่งผลต่อบริมาณบีโอดีมากนักทำให้บีโอดีมีความสัมพันธ์แบบแปรผันตามกับปริมาณของแข็งแขวนลอยทั้งหมด และการลดปริมาณของแข็งแขวนลอยทั้งหมดให้มีประสิทธิภาพสูงสุดในแต่ละชุดทดลอง จำเป็นต้องใช้ระยะเวลา 28 – 32 วัน ให้มีเศษอาหารและเกิดพิล์มจุลินทรีย์บริเวณผิวไยพลาสติกหยาบเพื่อลดช่องว่างให้มีขนาดเล็กลง แม้ว่าความหนาของไยพลาสติกหยาบแตกต่างกันในแต่ละชุดทดลอง แต่ช่องว่างระหว่างอนุภาคสารกรองไม่แตกต่างกันโดยเฉพาะความหนาที่เพิ่มขึ้นของไยพลาสติกหยาบมีผลให้การเก็บกักตะกอนสูงขึ้น (มั่นสิน, 2542) ชุดทดลองที่ 3.4 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบหนา 3 แผ่น) จึงมีอายุการใช้งานสูงที่สุด

ปริมาณออกซิเจนละลายน้ำต่ำสุดในแต่ละชุดทดลองมีค่าอยู่ในช่วง 2.8-3.7 มก./ล. ซึ่งในการเลี้ยงปลาดุกทั่วไปมีปริมาณออกซิเจนละลายน้ำอยู่ในช่วง 5-6 มก./ล. และหากลดลงถึง 3.0-3.5 มก./ล. ก็ไม่เป็นอันตรายต่อปลา (คุทธียรัตน์, 2538; Colt, 2006) ส่วนบีโอดีและของแข็งแขวนลอยทั้งหมดในชุดทดลองที่ไม่คุณตันมีค่าสูงสุดเท่ากับ 9.8-10.9 และ 41.2-69.8 มก./ล. ตามลำดับ ซึ่งปริมาณบีโอดีในการเลี้ยงสัตว์น้ำไม่ควรเกิน 30 มก./ล. (Boyd and Gross, 1999 ข้างโดย Xinglong and Boyd, 2005) และปริมาณบีโอดีที่สูงขึ้นอาจทำให้น้ำขาดแคลนออกซิเจนได้ (ไมตรีและจากรูรณ์, 2528 ข้างโดย ประทีป, 2544)

4) แอมโมเนียรวม ในไตรท์ และในเตราท

ปริมาณแอมโมเนียรวม ในไตรท์ และในเตราทได้รับอิทธิพลจากความหนาของสารกรอง ระยะเวลาการทดลอง และอิทธิพลร่วมระหว่างความหนาของสารกรองและระยะเวลาการทดลอง ซึ่งเศษอาหารและสิ่งขับถ่ายของปลาในสภาวะมีออกซิเจนเพียงพอสามารถเกิดปฏิกิริยาแอมโมนิฟิเคชันโดยพากจุลินทรีย์ได้ผลผลิตสูดท้ายเป็นแอมโมเนียแล้วถูกออกซิไดซ์ต่อไปกล้ายเป็นในไตรท์และในเตราท (Higgins and Burn, 1975) ทำให้แอมโมเนียรวมและในไตรท์มีค่าสูงสุดที่ระยะเวลาการทดลอง 16 และ 20 วัน ตามลำดับ และสามารถลดแอมโมเนียให้มีค่าต่ำกว่า 0.182 มก./ล. ต้องใช้เวลาอีก 8 วัน และลดปริมาณในไตรท์ให้ต่ำกว่า 1 มก./ล. ต้องใช้เวลาอีก 12 วัน ซึ่งใกล้เคียงกับ Ling และ Chen (2005) ที่นำบัดแอมโมเนียให้เป็นในเตราทใช้เวลา 7-35 วัน แต่ Oer Zur และ Avnimelech (1982) ใช้เวลา 10 วัน หรือมีจำนวนที่เรียรวมในตะกอน 10^3 - 10^6 CFU/g โดยปริมาณแบคทีเรียในตระพายเออร์เพิ่มขึ้นตามพื้นที่ผิวที่สูงขึ้น (Mridula et al., 2003) เช่น การเลี้ยงแบคทีเรียกลุ่มในตระพายเออร์ให้เกะบบริเวณผิวของเปลือกหอยนางรมถ่านกัมมันต์ และ polyurethane สามารถลดปริมาณแอมโมเนียที่เกิดขึ้นระหว่างการขนส่งปลา ทະเลได้ 93-95 เปอร์เซ็นต์ (Turner and Bower, 1982) ชุดทดลองที่มีไพลาสติกหยาบครึ่งแผ่นจึงมีประสิทธิภาพในการลดแอมโมเนียและในไตรท์ต่ำกว่าชุดทดลองที่มีไพลาสติกหยาบ 2 และ 3 แผ่น แต่ปริมาณแหล่งคาร์บอนของจุลินทรีย์ที่ลดลงปะกับกับอิทธิพลจากการกระแสน้ำมีผลให้ฟิล์มจุลินทรีย์หลุดออก (Soinia et al., 2002) จากไพลาสติกหยาบ ปริมาณแอมโมเนียรวมจึงเพิ่มสูงขึ้นเล็กน้อยที่ระยะเวลาการทดลอง 32 วัน ส่วน Yossi และคณะ (2003) รายงานว่าปริมาณสารอินทรีย์ที่สูงขึ้นสามารถหยุดยั้งกระบวนการในตระพายเคชันให้ต่ำลง อย่างไรก็ตามการเลี้ยงสัตว์น้ำแบบปิดหมุนเวียนที่นำบัดแบบในตระพายเคชันเป็นระยะเวลานานทำให้เกิดการสะสมของในเตราท (Honda, 1993 ข้างโดย Rijn et al., 1995) ซึ่งในแต่ละชุดทดลองมีค่าแตกต่างกันในช่วงกว้างอาจเกิดจากชุดทดลองที่อุดตันมีการทำทับตุบของตะกอนบริเวณผิวหน้าสารกรองหนามากจนเกิดการย่ออยสลายแบบไม่ใช้ออกซิเจนส่งผลให้เกิดก๊าซในไตรเจนหลุดออกไปจำนวนมาก (ธงชัย, 2544)

ปริมาณแอมโมเนียรวมสูงสุดในแต่ละชุดทดลองมีค่าอยู่ระหว่าง 0.605-2.013 มก./ล. ตามลำดับ โดยปริมาณแอมโมเนียในรูปของ NH_3 ที่ทำให้ปลาน้ำจืดหลายชนิดตายในเวลาอันสั้นมีค่าอยู่ในช่วง 0.2-2 มก./ล. (EIFAC, 1973) ส่วน Eding และ Kamstra (2001) ข้างโดย Akinwole และ Fatuotu (2007) แนะนำว่าในการเลี้ยงปลา African Catfish (*Clarias gariepinus*) ความมีปริมาณแอมโมเนียต่ำกว่า 8.8 มก./ล. และความเป็นกรดต่างที่เพิ่มขึ้นมีผลให้แอมโมเนียเปลี่ยนรูปจาก NH_4^+ ไปอยู่ในรูป NH_3 ที่มีพิษสูงกว่า สดคล้องกับ Tomasso และคณะ (1980)

พบว่า ขณะที่ความเป็นกรด-ด่าง 9 มีปริมาณแอมโมเนียรวม 4.5 มก./ล. สามารถทำให้ปลา channel catfish ตายหมดภายใน 24 ชม. และหากลดความเป็นกรดด่างให้เหลือ 7 ต้องมีปริมาณ แอมโมเนียรวมถึง 263.6 มก./ล. ส่วนปริมาณในไตร์ฟูสูงสุดในชุดทดลองที่ไม่คุตตันมีค่าอยู่ในช่วง 6.026-8.426 มก./ล. ซึ่ง 96-h LC₅₀ ของในไตร์ฟูต่อปานั้นจีดหลาຍชนิดอยู่ในช่วง 0.66-200 มก./ล. ในขณะที่มีคันตรายต่อปานั้นจีดหลาຍเมื่อมีค่าสูงกว่า 1 มก./ล. และความเป็นพิษของในไตร์ฟูสูงขึ้นเมื่อความเป็นกรด-ด่างลดลง (สมหมาย, 2539; Lewbart, 1998; Colt, 2006) ในขณะที่ปริมาณในไตร์ฟูสูงสุดในแต่ละชุดทดลองมีค่าอยู่ในช่วง 60.80-74.53 มก./ล. โดยปกติในเตรียมนีอันตรายต่อปานั้นจีดต่ำมากและ 96 h LC₅₀ ของในไตร์ฟูต้องสูงกว่า 1000 มก./ล. (Colt, 2006)

3.2 ปริมาณแบคทีเรียรวมในน้ำและสารกรอง

1) ปริมาณแบคทีเรียรวมในน้ำ

ปริมาณแบคทีเรียรวมในน้ำได้รับอิทธิพลจากความหนาของสารกรอง ระยะเวลาการทดลอง และอิทธิพลร่วมระหว่างความหนาของสารกรองและระยะเวลาการทดลอง ซึ่งเดชะอาหารและของเสียจากการขับถ่ายของปลาซึ่งนำให้ปริมาณแบคทีเรียรวมในน้ำของแต่ละชุดทดลองที่มีระบบกรองแตกต่างกันเพิ่มสูงขึ้นอยู่ในช่วง 4.0×10^4 - 6.4×10^5 CFU/ml ใกล้เคียงกับการทดลองของ Oer Zur และ Avnimelech (1982) ที่พบว่าการเลี้ยงสัตว์น้ำมีปริมาณแบคทีเรียรวมในน้ำเปลี่ยนแปลงอยู่ในช่วง 10^3 - 10^6 CFU/g ซึ่งแบคทีเรียเหล่านี้สามารถใช้ตากอนเขวนโดยเป็นที่ยึดเกาะและลดแอมโมเนียและในไตร์ฟูได้ดี แต่ปริมาณแบคทีเรียรวมในน้ำลดลงหากความเป็นด่างทั้งหมด ตากอนเขวนโดย แอมโมเนีย ในไตร์ฟู และปริมาณสารอินทรีย์อยู่ในระดับต่ำ (Wickins, 1985; Painting et al., 1989 อ้างโดย Moriarty, 1997)

2) ปริมาณแบคทีเรียรวมในสารกรอง

ปริมาณแบคทีเรียรวมในสารกรองได้รับอิทธิพลจากความหนาของสารกรอง ระยะเวลาการทดลอง และอิทธิพลร่วมระหว่างความหนาของสารกรองและระยะเวลาการทดลอง ซึ่งแบคทีเรียสามารถใช้ของเสียจากปลาและเศษอาหารเป็นแหล่งพลังงานในการสร้างเซลล์ใหม่ และเพิ่มจำนวน ปริมาณแบคทีเรียรวมในสารกรองแต่ละชุดทดลองจึงเพิ่มสูงขึ้นอย่างรวดเร็วจนมีค่าสูงสุดอยู่ในช่วง 5.4×10^6 - 4.5×10^7 CFU/ml ใกล้เคียงกับ Sugita และคณะ (2005) พบว่าจำนวนแบคทีเรียรวมในระบบกรองที่เลี้ยงปลาทองและปลาคราฟเท่ากับ 1.1×10^7 และ 1.9×10^8 CFU/ml ตามลำดับ โดยกลุ่มแบคทีเรียส่วนใหญ่ที่พบ คือ *Hyphomicrobium denitrificans*, *Rhodovulum euryhalinum* และ *Nitrospira moscoviensis* สอดคล้องกับ Sugita และคณะ

(1981) ข้างโดย Sugita และคณะ (2005) ที่รายงานว่าระบบกรองที่เลี้ยงปลาкар์พมีเชื้อแบคทีเรียพวก Vibrionaceae, *Pseudomonas*, Enterobacteriaceac, *Flavobacterium* และ *Bacteroides* ออยู่ที่ $2.5 \times 10^3 - 2.7 \times 10^5$ CFU/ml ส่วน Garrity และ Holt (2001) ข้างโดย Sugita และคณะ (2005) พบว่าเชื้อแบคทีเรียที่เกิดขึ้นในระบบกรองน้ำมีความแตกต่างกันตามชนิดปลาที่เลี้ยง สิ่งแวดล้อมในการเลี้ยง และช่วงเวลาเลี้ยง โดยพบเชื้อแบคทีเรียส่วนใหญ่ทั้ง *Nitrobacter* และ *Nitrospira* เป็นพวกใช้ออกซิเจนที่เปลี่ยนแอมโมเนียมและไนโตรที่เป็นในเตรทได้ ส่วนความหนาของสารกรองที่ลดลงส่งผลให้ปริมาณแบคทีเรียรวมเกิดขึ้นหนาแน่นกว่าในพื้นที่ที่เท่ากันทำให้ชุดทดลองที่ 1 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบหนาครึ่งแผ่น) มีปริมาณแบคทีเรียรวมสูงกว่าชุดทดลองอื่นๆ

3) ปริมาณแบคทีเรียรวมในสารกรองที่ระดับความลึกแตกต่างกัน 3 ระดับ

ปริมาณแบคทีเรียรวมในสารกรองที่ระดับความลึกต่างๆ ของชุดทดลองที่ 3.4 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบหนา 3 แผ่น) พบว่า ปริมาณแบคทีเรียรวมในสารกรองได้รับอิทธิพลจากความลึกของสารกรอง ระยะเวลาการทดลอง และอิทธิพลร่วมระหว่างความลึกของสารกรองและระยะเวลาการทดลอง โดยไยพลาสติกหยาบที่อยู่ด้านบนของระบบกรองใกล้กับท่อ airlift จึงได้รับแรงเฉือนของน้ำที่สูงขึ้นเมื่อผลให้ปริมาณแบคทีเรียรวมลดลง (มั่นสิน, 2542; Soinia et al., 2002) ทำให้ไยพลาสติกหยาบชั้นบนของชุดทดลองที่ 3.4 มีปริมาณแบคทีเรียรวมต่ำกว่าไยพลาสติกหยาบชั้นล่างในชุดทดลองเดียวกัน

3.3 อัตราการเจริญเติบโต

อัตราการเจริญเติบโตของปลาดุกในแต่ละชุดทดลองมีค่าสูงถึง 8.52-9.58 g./วัน โดยที่ชุดทดลองที่ 3.3 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบหนา 2 แผ่น) และชุดทดลองที่ 3.4 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบหนา 3 แผ่น) มีค่าสูงสุดเท่ากันคือ 9.58 g./วัน เป็นผลมาจากการคุณภาพน้ำที่ไม่แตกต่างกันมากของทั้ง 2 ชุดทดลอง และปลาดุกเป็นปลาที่ทนทานต่อการเปลี่ยนแปลงของคุณภาพน้ำได้สูง (อุทัยรัตน์, 2538) แต่มีอัตราการเจริญเติบโตสูงกว่าการทดลองของ Akinwole และ Fatuoti (2007) ที่มีค่าอยู่ในช่วง 4.58-6.29 g./วัน เนื่องจากมีการปล่อยปลาความหนาแน่นสูงและมีปริมาณแอมโมเนียมในแหล่งสมต่อการเจริญเติบโตของปลาดุก

3.4 อัตราการเปลี่ยนอาหารเป็นเนื้อ

อัตราการเปลี่ยนอาหารเป็นเนื้อของปลาดุกในชุดทดลองที่ 3.3 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบหนา 2 แผ่น) และชุดทดลองที่ 3.4 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบหนา 3 แผ่น) มีค่าต่ำสุดเท่ากันคือ 0.21 ซึ่งต่ำกว่าการรายงานของไชยา (2543) ที่มีอัตราการเปลี่ยนอาหารเป็นเนื้อของปลาดุกเท่ากับ 1.8 เป็นผลมาจากการจำกัดอาหารที่ให้เพียง 5 เปอร์เซ็นต์ของน้ำหนักตัว เพียงพอ กับความต้องการของลูกปลาดุก (อุทัยรัตน์, 2538; กลุ่มรักเกษตร, 2541) สอดคล้องกับ Akinwole และ Faturoti (2007) ที่ระบุว่าในการเลี้ยงปลาตะ tüü catfish (ขนาดปานกลาง) มีอัตราการเปลี่ยนอาหารเป็นเนื้อในช่วง 0.60-0.78 และลดลงต่ำกว่าในน้ำที่ไม่ได้รับการเพิ่มน้ำหนักตัวเพิ่มเติมและมีระบบกรองที่ดี

3.5 ต้นทุนของระบบกรอง

ต้นทุนส่วนใหญ่ของระบบกรองในแต่ละชุดทดลอง คือ กล่องแก้วใส่สารกรองที่มีราคาเท่ากับ 80 บาท ส่วนราคาสารกรอง (ไยพลาสติกหยาบ) เท่ากับ 3.3 บาทต่อชิ้น หากเบรียบเทียบประสิทธิภาพการบำบัดน้ำโดยรวม อัตราการรวมตัวอย่าง อัตราการเจริญเติบโต และอายุการใช้งาน พบร้าชุดทดลองที่ 3.3 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบ 2 แผ่น) และชุดทดลองที่ 3.4 (ใช้สารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบ 3 แผ่น) มีค่าใกล้เคียงกัน แต่ชุดทดลองที่ 3.3 มีราคาถูกกว่า

3.6 ระยะเวลาที่เริ่มเกิดการอุดตันของระบบกรอง

สารกรองที่เป็นแผ่นลอนหรือตาข่าย เช่น ไยพลาสติกหยาบ ดักตะกอนแขวนโดยได้น้อยและอุดตันยาก (เกรียงศักดิ์, 2543) แต่พิล์มจุลินทรีย์ที่เกิดบริเวณผิวสารกรองทำให้ช่องว่างระหว่างสารกรองลดลงและระบบกรองอุดตันเร็วขึ้น (คงชัย, 2544) จึงต้องมีการเพิ่มความหนาของสารกรองให้การเก็บกักตะกอนสูงขึ้น (มั่นสิน, 2542) สอดคล้องกับผลการทดลองที่ในระบบกรองแบบแบคทีเรียเกะติดที่มีสารกรองเป็นไยพลาสติกหยาบมากกว่าครึ่งแห่งมีระยะเวลาการอุดตันเกิน 64 วัน