

# ການນຳບັດນໍ້າເລື່ອຊຸມຂນດ້ວຍຮະບບປຶງປະດິຈູ້ທີ່ແຕກຕ່າງ

## Domestic Wastewater Treatment by Two Different Constructed Wetland Systems

ພັນທີພົມ  
ກລ່ອມເຈັກ  
Pantip Klomjek

### Abstract

Two different types of constructed wetland; Free water surface flow wetland (FWS wetland) and Horizontal subsurface flow wetland (HSF wetland), were evaluated for their wastewater treatment efficiency. Both systems were fed with domestic wastewater collected from canteen and operated under continuous flow with 5 days of HRT. The result showed that both systems were able to change the pH of wastewater from acid to neutral. Nevertheless, EC and TDS of FWS wetland effluent did not differ from those of influent but EC and TDS of HSF wetland effluent were higher than influent. T-test analysis indicated the difference between FWS wetland and HSF wetland for removal of  $\text{NH}_3\text{-N}$ , SS,  $\text{BOD}_5$  and TP. FWS wetland was found to be superior for  $\text{NH}_3\text{-N}$  removal while HSF wetland exhibited high performance for SS,  $\text{BOD}_5$  and TP removal.

**Keywords:** BOD, constructed wetland, nutrient, wastewater treatment

### ບຫດຍອ

ຈາກວິຊຍີ່ໄດ້ຄືກາຄົງປະສິບີກາພໃນການນຳບັດລາສາຮອງຮະບບປຶງປະດິຈູ້ 2 ຊົນດ ດື່ອນ ບຶງປະດິຈູ້ນິດນໍ້າໄຫລຜ່ານບັນພົວໜ້າຂັ້ນກອງຍ່າງອີສະ (FWS wetland) ແລະບຶງປະດິຈູ້ນິດນໍ້າໄຫລຜ່ານໄດ້ພົວໜ້າຂັ້ນກອງໃນແນວນອນ (HSF wetland) ທັງສອງຮະບບຖຸກໃຫ້ໃນການນຳບັດນໍ້າເລື່ອຊຸມຂນຈາກໂຮງອາຫາຮ ໂດຍກາຮະບາຍນໍ້າເລື່ອເຂົ້າສູ່ຮະບບອຍ່າງຕ່ອນເນື່ອງແລະມີຮະບະເວລາກັກພັກນໍ້າເລື່ອໃນຮະບນ 5 ວັນ ພາກວິຫຍພໍວວ່າ ບຶງປະດິຈູ້ທັງສອງຮະບບມີດັກກາພ ໃນການນຳບັດນໍ້າເລື່ອຊຸມຂນໄດ້ຍ່າງນີ້ປະສິບີກາພ ໂດຍທັງສອງຮະບບສາມາຮລເພີ່ມຄ່າ pH ຂອງນໍ້າເລື່ອຈາກຄວາມເປັນກົດ ເຂົ້າສູ່ຄວາມເປັນກົດ ຂະໜາທີ່ EC ແລະ TDS ໃນນໍ້າເລື່ອຈາກຮະບນ FWS wetland ໄມ່ຕ່າງຈາກກ່ອນນຳບັດ ສ່ວນ EC ແລະ TDS ໃນນໍ້າເລື່ອຈາກຮະບນ HSF wetland ມີຄ່າເພີ່ມຂຶ້ນ ກາວວິເຄຣະໜໍ່ຖາງສັດຕິພບວ່າ ການນຳບັດລາສາຮອງທັງສອງຮະບບມີຄວາມແຕກຕ່າງກັນ ໂດຍ FWS wetland ນຳບັດ  $\text{NH}_3\text{-N}$  ໄດ້ຕີ ຂັ້ນທີ່ HSF wetland ມີປະສິບີກາພໃນການນຳບັດ SS,  $\text{BOD}_5$  ແລະ TP

**ຄໍາສໍາຄັງ:** ການນຳບັດນໍ້າເລື່ອ ຮາດອາຫາຮ ນີ້ໂດຍ ບຶງປະດິຈູ້

ກາຄືຫາກວິພາກຮຽມຈາຕີແລະສິ່ງແວດລ້ອມ ຄມະເກຍຕາສາສຕ່ຣ ກວັບພາກຮຽມຈາຕີ ແລະສິ່ງແວດລ້ອມ ມາຫວິທາລັບນເຮວຣອ  
ອ.ເມືອງ ຈ.ພິບມູນໂຄກ 65000

Department of Natural Resources and Environment, Faculty of Agriculture, Natural Resources and Environment,  
Naresuan University, Amphoe Muang, Phitsanulok 65000

## บทนำ

น้ำเสียชุมชน ซึ่งเกิดจากกิจวัตรประจำวันของมนุษย์และการผลิตอยู่ต่อเนื่องตลอดเวลาหนึ่ง มีการปนเปื้อนอินทรีย์สารและอนินทรีย์สาร ทั้งในรูปของของแข็ง และสารละลายน้ำในปริมาณสูง (Welch and Lindell, 1992) ซึ่งหากกระบวนการน้ำเสียลงสู่แหล่งน้ำธรรมชาติโดยตรงโดยไม่ผ่านกระบวนการบำบัด อาจก่อผลกระทบต่อแหล่งน้ำทำให้แหล่งน้ำขาดสภาพสมดุลและเลื่อมสภาพไปในที่สุด ทั้งนี้เพื่อเป็นการป้องกันและลดผลกระทบดังกล่าว การบำบัดน้ำเสียชุมชนก่อนการระบายน้ำลงสู่แหล่งน้ำจึงเป็นสิ่งจำเป็นในปัจจุบันสามารถพัฒนาการบำบัดน้ำเสียประเภทนี้ได้ในเมืองใหญ่ ซึ่งมีงบประมาณและปัจจัยสนับสนุนในการดำเนินการอย่างไร้ตามการบำบัดน้ำเสียชุมชนยังเกิดขึ้นน้อย เมื่อเปรียบเทียบกับปริมาณการผลิต โดยเฉพาะน้ำเสียที่เกิดจากชุมชนหรือหน่วยงานทั้งภาครัฐและเอกชนที่มีขนาดเล็กหรือตั้งอยู่ในชนบท ซึ่งพบว่า�้ำเสียเกือบทั้งหมดถูกระบายน้ำลงสู่แหล่งน้ำธรรมชาติโดยตรง ทั้งนี้นอกเหนือจากความไม่ตระหนักถึงความสำคัญของสภาพแวดล้อมแล้ว ส่วนหนึ่งอาจเป็นผลจากการขาดแคลนงบประมาณและปัจจัยในการดำเนินการ

ระบบพื้นที่ชั่วน้ำเทียมหรือบึงประดิษฐ์ (Constructed wetland, Treatment wetland) เป็นระบบบำบัดที่มีประดิษฐ์ภาพในการบำบัดน้ำเสียชุมชนและมีการใช้กันอย่างแพร่หลาย (Kadlec and Knight, 1996; Ferber, 2000) และเนื่องจากเป็นระบบบำบัดที่อาศัยองค์ประกอบทางธรรมชาติภายในระบบในการดำเนินกิจกรรมการบำบัด (Brix, 1994; 1997) จึงเป็นระบบที่มีค่าใช้จ่ายในการดำเนินการ รวมถึงค่าใช้จ่ายในการก่อสร้างถูกและเป็นมิตรต่อสภาพแวดล้อม นอกจากนี้ยังเป็นระบบที่สามารถดำเนินการและดูแลรักษาง่าย (Gopal, 1998) ดังนั้น บึงประดิษฐ์จึงเป็นระบบบำบัดที่เป็นทางเลือกหนึ่งสำหรับพื้นที่ขาดแคลนงบประมาณและปัจจัยสนับสนุนอย่างไร้ตาม การดำเนินการบำบัดน้ำ

ของบึงประดิษฐ์ สามารถดำเนินการได้หลายลักษณะ ซึ่งแต่ละลักษณะจะส่งผลต่อประสิทธิภาพของการบำบัดมีผลการประเกทต่างๆ แตกต่างกันไป การออกแบบระบบการดำเนินการ และการดูแลระบบอย่างเหมาะสม จึงเป็นสิ่งจำเป็นในการคงไว้ซึ่งคุณภาพของระบบในการบำบัดน้ำเสีย ดังนั้นจึงได้ทำการศึกษาถึงประสิทธิภาพของบึงประดิษฐ์ ที่มีลักษณะการดำเนินการในการบำบัดที่แตกต่างกัน ทั้งนี้เพื่อการนำเสนอด้วยทางเลือกที่เหมาะสมในการบำบัดมลสารประเกทต่างๆ ที่ปัจจุบันน้ำเสียชุมชน ด้วยระบบบึงประดิษฐ์ต่อไป

## วิธีการศึกษา

บึงประดิษฐ์ ขนาด  $1 \times 3 \times 1.2$  ม. และมีความลาดเอียง  $1\%$  ถูกสร้างขึ้น เพื่อใช้เป็นบึงประดิษฐ์ชนิดน้ำไหลผ่านบนผิวน้ำชั้นกรองอย่างอิสระ (Free water surface flow wetland: FWS wetland) และบึงประดิษฐ์ชนิดน้ำไหลผ่านใต้ผิวน้ำชั้นกรองในแนวนอน (Horizontal subsurface flow wetland: HSF wetland) ในหน่วยทดลอง FWS wetland ดินปนทรายถูกบรรจุลงแปลงจนถึงระดับ 50 ซม. จากก้อนแปลง เพื่อใช้เป็นตัวกลาง (media) หรือวัสดุปลูก ส่วนหน่วยทดลอง HSF wetland นั้น หิน กiesel และทรายหยาด ถูกใช้เป็นตัวกลาง และวัสดุปลูก ทำการปลูก กลasmaเหลี่ยมแห้วกระดาน (Scirpus grossus L.f.) ในแต่ละระบบ ด้วยระยะปลูก 25x25 ซม. รดพืชด้วยน้ำประปา จนกระทั่งพืชสามารถปรับตัวได้ จึงเริ่มทำการบำบัดน้ำเสีย โดยการระบายน้ำเสียลงสู่ระบบ ปรับอัตราการไหลของน้ำเสียลงสู่ระบบเพื่อให้น้ำเสียมีระยะเวลาในการกักพัก (Hydraulic retention time: HRT) ในแต่ละระบบ เป็นระยะเวลา 5 วัน ซึ่งทำให้ระบบ FWS wetland และ HSF wetland มีอัตราการรับน้ำเสียเท่ากับ 180 และ 120 ลิตร/วัน ตามลำดับ ทำการเก็บตัวอย่างน้ำ ณ จุดน้ำเข้า (Influent point) และจุดน้ำออก (Effluent point) หลังจากที่น้ำ

เลี้ยงสุกนำบัดภายในระบบเป็นเวลา 5 วัน นำตัวอย่างน้ำไปทำการวิเคราะห์ค่าดัชนีคุณภาพน้ำ อันได้แก่  $BOD_5$ , SS, TDS,  $NH_3-N$ , TP, EC และ pH ตามวิธีการที่ได้กำหนดไว้ใน Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater (APHA, AWWA, WPCF, 1992) นำผลการตรวจวัดมาทำการวิเคราะห์ถึงประสิทธิภาพของแต่ละระบบในการนำบัดน้ำเลี้ยงแต่ละดัชนีคุณภาพน้ำ และคุณภาพน้ำหลังการนำบัด ทำการศึกษาความแตกต่างทางสถิติระหว่างประสิทธิภาพในการนำบัดของแต่ละระบบ ด้วย T-test analysis และเปรียบเทียบคุณภาพน้ำเลี้ยงที่ผ่านการนำบัดจากระบบทั้งสองด้วย Paired T-Test analysis

## ผลการศึกษาและวิจารณ์

### 1. ลักษณะน้ำเสีย

น้ำเสียที่ระบบทำการนำบัด เป็นน้ำเสียชุนชุน จากอาคารโภชนาการ ขนาด 1,240 ตร.ม. ซึ่งจัดเป็นอาคารที่จะต้องควบคุมมาตรฐานการระบายน้ำทิ้ง ประเภท ๑ (กัตตาการหรือร้านอาหารที่มีพื้นที่ให้บริการรวมกันทุกชั้น ของอาคารหรือกลุ่มของอาคารตั้งแต่ 500 ตร.ม. แต่ไม่ถึง 2,500 ตร.ม.) น้ำเสียที่เกิดเป็นน้ำเสียจากกิจกรรมการประกอบอาหาร การล้างวัสดุและเครื่องใช้ในการประกอบอาหาร รวมถึงน้ำเสียจากกิจวัตรประจำวันของผู้ประกอบกิจกรรมอาหาร ผลจากการตรวจวิเคราะห์ลักษณะน้ำเสีย ก่อนการนำบัด พบว่า ค่าความเข้มข้นของของเสียที่ตรวจพบในน้ำเสีย โดยส่วนใหญ่เป็นน้ำเสียชุนชุน ที่มีความเข้มข้นระดับน้อย ถึงปานกลาง (Table 1) ยกเว้นค่า  $BOD_5$  และ TDS ซึ่งพบว่ามีค่าความเข้มข้นสูง (Metcalf และ Eddy, 1991) จากการตรวจวิเคราะห์ พบว่า น้ำเสียมีการปนเปื้อนสารอินทรีย์ และของแข็งในรูปของแข็งละลายน้ำสูง มีปริมาณของแข็งแขวนลอยปานกลางและมีชาตุอาหาร

ทั้งในรูปในไตรเจนและฟอสฟอรัสปนเปื้อนในระดับน้อย น้ำค่อนข้างเป็นกรดถึงกรดอ่อน ค่าการนำไฟฟ้าสูง ในขณะที่ค่าออกซิเจนละลายน้ำ (DO) ในน้ำเสียมีค่าต่ำมากจนวัดไม่ได้

### 2. คุณภาพน้ำหลังการนำบัดและประสิทธิภาพการนำบัด

#### 2.1 ความเป็นกรดเป็นด่าง (pH)

การศึกษาประสิทธิภาพของบึงประดิษฐ์ ทั้งชนิดน้ำไหลผ่านผิวน้ำชั้นกรองอย่างอิสระ (FWS wetland) และชนิดน้ำไหลผ่านชั้นกรอง (HSF wetland) ในการนำบัดลีป์ปันเปื้อนที่เป็นองค์ประกอบหลักของน้ำเสียชุนชุน อันได้แก่ ของแข็ง สารอินทรีย์ และธาตุอาหาร พบว่า น้ำเสียที่ผ่านการนำบัดจากบึงประดิษฐ์ ทั้งสองประเภทมีค่า pH เพิ่มสูงขึ้นจากเดิม ซึ่งพบว่าก่อนการนำบัดน้ำเสียมีค่า pH ค่อนข้างเป็นกรด ทั้งนี้ พบว่า ทั้งที่ผ่านระบบ FWS wetland มีค่า pH เพิ่มสูงขึ้นมากกว่า น้ำเสียที่ผ่านการนำบัดด้วยระบบ HSF wetland (Fig. 1 และ Table 2) และพบว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติ ( $P \leq 0.01$ ) โดยน้ำเสียที่ผ่านการนำบัดของระบบ FWS wetland จะมีค่า pH ระหว่าง 7.1-8.7 ขณะที่น้ำเสียที่นำบัดด้วยระบบ HSF wetland มีค่า pH ระหว่าง 6.7-7.7 ทั้งนี้พบว่า ทั้งที่ผ่านการนำบัดมีค่า pH เข้าสู่ความเป็นกลางมากขึ้น และอยู่ภายใต้เกณฑ์มาตรฐานน้ำทิ้งชุนชุน ซึ่งกำหนดให้น้ำทิ้งที่จะระบายน้ำลงสู่แหล่งรองรับน้ำตามธรรมชาติ ต้องมีค่า pH ระหว่าง 5-9 ผลการศึกษาชี้ให้เห็นว่า ระบบบึงประดิษฐ์ ทั้งชนิด FWS wetland และ HSF wetland สามารถปรับค่า pH จนเข้าสู่ระดับที่สามารถระบายน้ำลงสู่สิ่งแวดล้อมได้ โดยไม่ก่อผลกระทบต่อการเพิ่มขึ้นของค่า pH เป็นผลจากปฏิกิริยาเคมีของ  $CO_2$  ในน้ำ ซึ่งทำหน้าที่เป็น pH buffer และการทำปฏิกิริยาระหว่างน้ำเสียกับตัวกลางที่ใช้ในระบบ โดยเฉพาะในระบบ HSF wetland (Kaseva, 2004; Kadlec and Knight, 1996)

**Table 1 Wastewater characteristics.**

<b>Indicators</b>	<b>Unit</b>	<b>Concentration</b>	<b>Average concentration</b>
BOD <sub>5</sub>	mg/L	334.1-862.5	601.0
SS	mg/L	101.5-179.5	129.7
TDS	mg/L	378.0-946.0	674.7
TP	mg/L	2.7-3.5	3.1
NH <sub>3</sub> -N	mg/L	2.1-4.6	3.0
pH	-	4.6-6.1	5.1
EC	μs/cm	770-1,880	1,358.9

**Table 2 Effluent characteristics of FWS wetland and HSF wetland indicators.**

<b>Indicators</b>	<b>Unit</b>	<b>Building effluents standards</b>	<b>Average concentration</b>		<b>Pair t-test</b>	
		<b>Range or maximum</b>	<b>FWS</b>	<b>HSF</b>	<b>P-value</b>	<b>Sample size</b>
		<b>permitted values for building type B*</b>	<b>wetland</b>	<b>wetland</b>		(n)
Temperature	°C	-	27.7	27.7	0.77	22
pH	-	5-9	7.5	6.9	8.0E-08	22
TDS	mg/L	500**	696.2	956.2	3.9E-10	22
EC	μs/cm	-	1368.0	1909.4	8.0E-08	22
BOD	mg/L	30	107.9	53.0	9.0E-04	17
SS	mg/L	40	176.1	40.9	3.7E-07	14
NH <sub>3</sub> -N	mg/L	-	1.0	8.5	2.0E-04	11
TP	mg/L	-	2.7	0.8	1.3E-07	17

Remarks: \* = Restaurants, food shops and food centers that have areas size from 500 to not greater than 2,500 m<sup>2</sup>

\*\* = These values are in addition to the TDS of the water used.

Sources: Notification of the Ministry of Natural Resources and Environment : Building Effluents Standards dated November 7, B.E. 2548 (2005) published in the Royal Government Gazette, Vol. 122 Part 125 D, dated December 29, B.E. 2548 (2005)

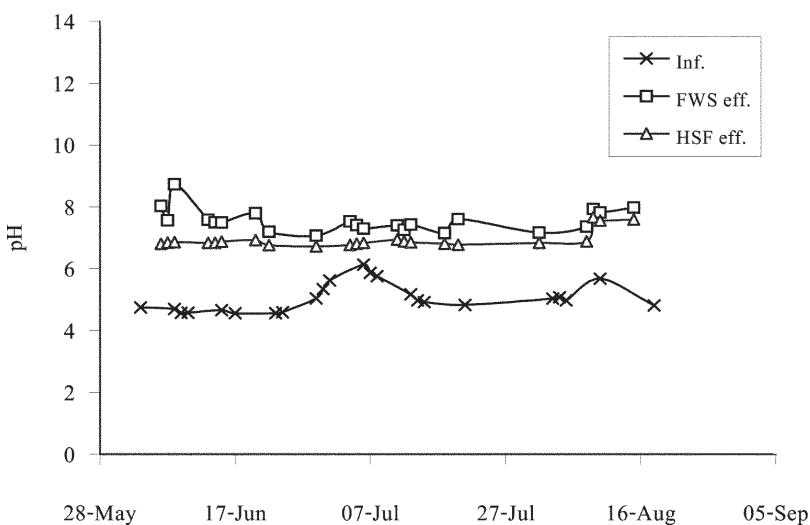


Fig. 1 pH of influent and FWS and HSF wetland effluent.

## 2.2 ความนำไฟฟ้า (EC)

EC ในน้ำเสียที่ผ่านการบำบัดด้วยระบบ FWS wetland ซึ่งมีค่าระหว่าง 762.0-1850.0  $\mu\text{s}/\text{cm}$  พบร่วมกับไม่แตกต่างจาก ค่า EC ในน้ำเสียก่อนการบำบัด ขณะที่น้ำที่ผ่านการบำบัดจากการบ่อบำบัดด้วยระบบ HSF wetland มีค่า EC สูงขึ้น โดยมีค่าระหว่าง 1,148-2,600  $\mu\text{s}/\text{cm}$  (Fig.2) และมีค่าสูงกว่าน้ำเสียที่ผ่านการบำบัดด้วยระบบ FWS wetland อาย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ที่  $P \leq 0.01$

(Table 2) ทั้งนี้ส่วนหนึ่งเป็นผลจากน้ำเสียซึ่งมีความเป็นกรดอ่อนๆ ให้ผ่านวัสดุกรองในระบบ ซึ่งเป็นการลดและพิมพ์อันทำให้เกิดปฏิกิริยาเคมี เกิดการละลายตัวและแตกตัวของของแข็งหรือแร่ธาตุต่างๆ จึงมีผลให้ค่า EC ของน้ำเสียเพิ่มสูงขึ้น ซึ่งสอดคล้องกับผลการตรวจวัดค่าของแข็งละลายน้ำทั้งหมด (TDS) ซึ่งพบว่าในน้ำเสียที่ผ่านการบำบัดด้วย HSF wetland จะมีค่า TDS สูงขึ้น

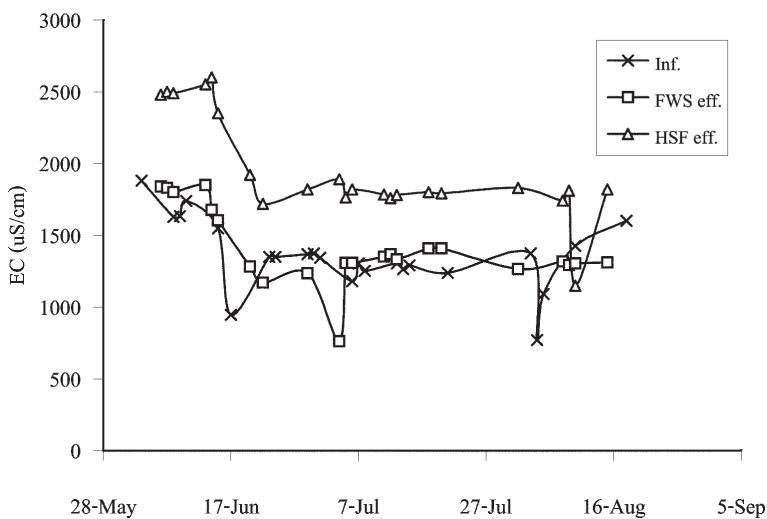
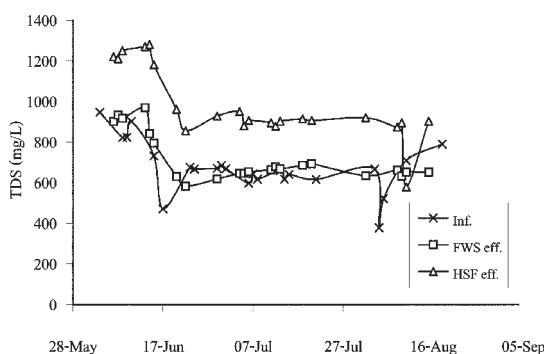


Fig. 2 EC of influent and FWS and HSF wetland effluent.

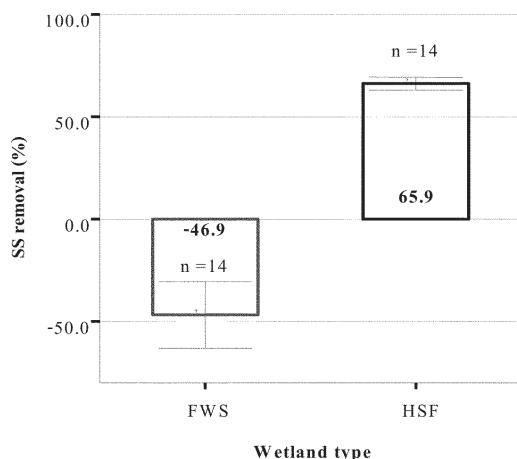
### 2.3 ของแข็งละลายน้ำทั้งหมด (TDS)

TDS ในน้ำทิ้งหลังผ่านการบำบัดด้วย FWS wetland มีค่า 582.0-969.0 mg/L ซึ่งสูงกว่าในน้ำเสียก่อนการบำบัดเดือนก่อนอย่างขณะที่น้ำทิ้งที่ผ่านการบำบัดด้วย HSF wetland มีค่า TDS เพิ่มสูงขึ้น โดยมีค่าระหว่าง 579.0-1,290.0 mg/L (Fig. 3) และสัมพันธ์กับค่า EC ที่สูงขึ้นในลักษณะเดียวกันและพบว่ามีค่าสูงกว่าค่า TDS ในน้ำที่ผ่านการบำบัดด้วยระบบ FWS อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.01$  (Table 2) การสูงขึ้นของ TDS ในระบบ HSF wetland นอกจากจะเป็นผลจากการ

เปลี่ยนรูปของอินทรียสารไปสู่อนินทรียสาร ซึ่งเป็นกระบวนการหนึ่งของการบำบัดมลสารในน้ำเสียแล้ว ปฏิกิริยาระหว่างน้ำเสียที่มีคุณสมบัติเป็นกรดอ่อนถึงกรด ( $\text{pH } 4.6-6.1$ ) กับตัวกลาง (พิвин กรวด และทราย) ใน HSF wetland ยังมีผลทำให้ TDS และ EC ในน้ำสูงกว่าน้ำเสียที่ผ่าน FWS wetland ซึ่งมีตัวกลางเป็นดินผสมทรายและเมื่อเปรียบเทียบกับมาตรฐานน้ำทิ้งชุมชนหรือน้ำทิ้งจากอาคาร จะพบว่า ค่า TDS ในน้ำเสียหลังการบำบัดจาก ทั้งสองระบบ ยังคงมีค่าสูงเกินเกณฑ์มาตรฐานที่กำหนดให้มีค่าเพิ่มขึ้นจากปริมาณสารละลายน้ำตามปกติไม่เกิน 500 mg/L



**Fig. 3 TDS of influent and FWS and HSF wetland effluent.**



**Fig. 4 Average efficiency of FWS and HSF wetland for SS removal.**

### 2.4 ของแข็งแขวนลอย (SS)

HSF wetland มีประสิทธิภาพในการบำบัด SS สูงกว่า FWS wetland (Fig. 4) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่  $P \leq 0.01$  ทั้งนี้พน SS ในน้ำเสียที่ผ่านการบำบัดด้วยระบบ FWS wetland และ HSF wetland เท่ากับ 90.5-311.0 mg/L และ 25.5-61.0 mg/L ตามลำดับ (Table 2) ซึ่งพบว่าระบบทั้งสองมีประสิทธิภาพการบำบัดและปริมาณความเข้มข้นของ SS ในน้ำหลังการบำบัดที่แตกต่างกันอย่างชัดเจนและพบว่า SS ในน้ำเสียหลังการบำบัดผ่านระบบ FWS wetland ยังคงมีค่าสูง

เกินเกณฑ์มาตรฐานน้ำทิ้งชุมชนประเภทน้ำทิ้งจากอาคาร ประเภท ข (Table 2)

การไหลดอย่างช้าๆ ของน้ำเสียในชั้นตัวกลางภายใน HSF wetland ทำให้ SS ถูกกรองด้วยตัวกลางอันได้แก่ พิvin กรวด ทราย และการกรองด้วยรากพืช ซึ่งพบว่ามีประสิทธิภาพในการกรองมากกว่าการไหลดของน้ำเหนือนอตัวกลาง เช่น ใน FWS wetland ซึ่ง SS จะถูกกรองโดยส่วนต่างๆ ของพืช และเกิดการตกตะกอนและจมตัวลงสู่พื้น อย่างไรก็ตาม SS ใน FWS wetland อาจเกิดการฟูงและลอยตัวขึ้นในขณะที่มีลมพัดผ่าน

ผิวน้ำน้ำ อันทำให้ความเข้มข้นของ SS เพิ่มสูงขึ้น นอกจานั้นการเติบโตของสาหร่ายใน FWS wetland จากความสมมูลของธาตุอาหารและแสงแดดที่ระบบได้รับ ซึ่งเป็นปัจจัยที่พบได้ในระบบบำบัดแบบ FWS wetland เป็นสาเหตุสำคัญที่เพิ่มปริมาณ SS ให้กับน้ำเสีย (Klomjek and Nitisoravut, 2005) นอกเหนือจากการปนเปื้อนในน้ำเสียก่อนเข้าสู่ระบบ ซึ่งจากการสังเกตพบว่า น้ำเสียในระบบ และน้ำหลังการบำบัดมีสีเขียวเข้ม จากสาหร่ายที่เกิดขึ้น ดังนั้น จึงจำเป็นต้องบำบัด SS เพิ่มเติม หากต้องการระบายน้ำทิ้งลงสู่แหล่งน้ำ ทั้งนี้ เพื่อลดการเกิดผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม

### 2.5 บีโอดี (BOD)

ประสิทธิภาพการบำบัด  $BOD_5$  ของระบบ FWS wetland และ HSF wetland มีค่าระหว่าง 63.8-93.8 และ 61.2-97.7 % ตามลำดับ (Fig. 5) แม้ว่าประสิทธิภาพการบำบัด  $BOD_5$  ของทั้งสองระบบ จะมีค่าใกล้เคียงกัน แต่พบว่าประสิทธิภาพการบำบัดเฉลี่ยของ HSF wetland มีค่าสูงกว่าอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $P \leq 0.05$ ) ทำให้น้ำเสียที่ผ่านการบำบัดด้วยระบบ HSF wetland มีความเข้มข้นของ  $BOD_5$  ต่ำกว่า น้ำเสียจากระบบ FWS wetland และแตกต่างกันทางสถิติที่

$P \leq 0.01$  (Table 2) ค่า  $BOD_5$  ในน้ำที่ผ่านการบำบัดโดยส่วนใหญ่ยังสูงกว่าเกณฑ์มาตรฐานน้ำทึ้งชุมชน โดยเฉพาะน้ำจาก FWS wetland ทั้งนี้ ส่วนหนึ่งเป็นผลจากน้ำเสียก่อนการบำบัดมีความเข้มข้นของ  $BOD_5$  ในระดับสูง (Table 1) ซึ่งยังคงต้องการการบำบัดเพิ่มเติม การย่อยสลายโดยจุลทรรศน์เป็นกระบวนการหลักในการลดอินทรียสาร ซึ่งเกิดขึ้นได้ทั้งในสภาพที่มีออกซิเจน (aerobic condition) และไร้ออกซิเจน (anaerobic condition) ซึ่งพบได้ในระบบบำบัดทั้งสองในระดับที่แตกต่างกัน ความแตกต่างของประสิทธิภาพการบำบัดและความเข้มข้นของ  $BOD_5$  ในน้ำที่ผ่านการบำบัดจากทั้งสองระบบ ส่วนหนึ่งเป็นผลจากการบำบัด SS ซึ่ง HSF wetland มีประสิทธิภาพสูงกว่า เนื่องจาก SS ในน้ำเสียชุมชนส่วนใหญ่เป็นสารอินทรีที่ส่งผลต่อค่า Total BOD ดังนั้น การลด SS จึงเป็นการลด  $BOD_5$  ด้วย นอกจานั้น การเติบโตของสาหร่ายใน FWS wetland ยังเป็นการเพิ่ม SS และอินทรียสารให้แก่ระบบด้วย

### 2.6 แอมโมเนียม ในไตรเจน ( $NH_3-N$ )

ประสิทธิภาพการบำบัดในไตรเจนในรูปของแอมโมเนียมของระบบบำบัดทั้งสอง มีความแตกต่างกันอย่างชัดเจน (Fig. 6) ทั้งนี้ พบว่าประสิทธิภาพการบำบัด

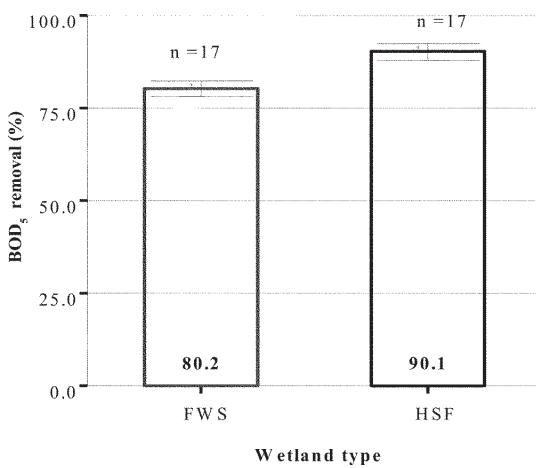


Fig. 5 Average efficiency of FWS and HSF wetland for  $BOD_5$  removal.

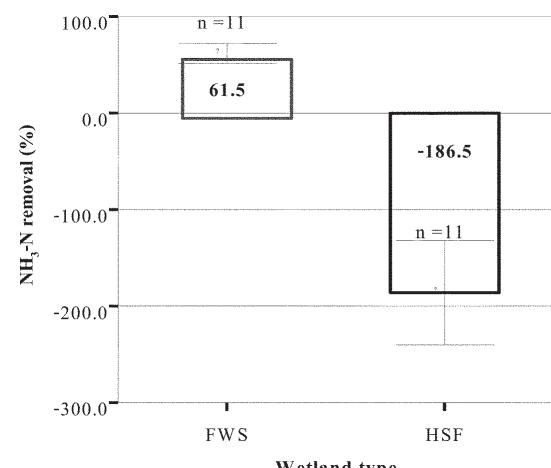


Fig. 6 Average efficiency of FWS and HSF wetland for  $NH_3-N$  removal.

$\text{NH}_3\text{-N}$  ของ HSF wetland มีค่าเป็นลบ และน้ำทึ้งที่ผ่านการบำบัดจากระบบ HSF wetland มีความเข้มข้นของ  $\text{NH}_3\text{-N}$  โดยเฉลี่ยสูงขึ้นเทียบกับน้ำเสียก่อนบำบัด (Table 2) โดยความเข้มข้นของ  $\text{NH}_3\text{-N}$  ในน้ำเสียที่ผ่านการบำบัดจากระบบ FWS wetland และ HSF wetland มีค่าระหว่าง 0.35-2.24 และ 1.4-17.0 mg/L ตามลำดับ การบำบัด  $\text{NH}_3\text{-N}$  ในระบบบึงประดิษฐ์นั้นเกิดจากหลายกระบวนการด้วยกัน ได้แก่ การนำไปใช้โดยพิชรวมถึงสาหร่ายในระบบ การระเหยออกจากระบบ และการเปลี่ยนรูปโดย Nitrifying bacteria ภายใต้สภาพ aerobic condition ซึ่งพบในระบบ FWS wetland ได้สูงกว่า เนื่องจากเป็นระบบที่น้ำเสียสัมผัสกับอากาศ จึงได้รับการเติมออกซิเจนจากอากาศ รวมถึงการเติมอากาศผ่านรากพืช ขณะที่ออกซิเจนในระบบ HSF wetland ซึ่งมีอุณหภูมิน้ำต่ำกว่าไปในหลายกระบวนการด้วยกัน ทั้งในการย่อยสลายสารอินทรีย์ ในการเปลี่ยนรูป Organic nitrogen ไปเป็น  $\text{NH}_3\text{-N}$  อันเป็นการเติม  $\text{NH}_3\text{-N}$  ให้ระบบ ดังนั้น Nitrifying bacteria ใน HSF wetland จึงทำหน้าที่ในการเปลี่ยนรูป  $\text{NH}_3\text{-N}$  ได้ไม่ดีนัก ขณะที่ตัวกลางซึ่งเป็นพืช แกรด และรายในระบบ ขัดขวางการระเหยของ  $\text{NH}_3\text{-N}$  สู่อากาศ

## 2.7 ฟอสฟอรัสทั้งหมด (TP)

HSF wetland สามารถบำบัด TP ได้ดีกว่า FWS wetland (Fig.7) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่

$P \leq 0.01$  ทั้งนี้พบว่า HSF wetland และ FWS wetland มีประสิทธิภาพการบำบัด TP ระหว่าง 29.5-99.5 และ -12.5-40.7 % ตามลำดับ ส่วนความเข้มข้นของ TP ในน้ำเสียที่ผ่านการบำบัดจาก HSF wetland และ FWS wetland มีค่าระหว่าง 0.01-2.49 และ 1.72-3.41 mg/L ตามลำดับ (Table 2) เมื่อจากการบันทุณภาพในการบำบัด TP ในบึงประดิษฐ์มีความซับซ้อนและเกี่ยวข้องกับหลายกระบวนการและสามารถเกิดปฏิกิริยาผันกลับได้ จึงพบว่าค่าประสิทธิภาพในการบำบัด TP มีช่วงกว้างในระบบบึงประดิษฐ์นั้น พืชสามารถนำฟอสฟอรัสซึ่งเป็นธาตุอาหารพืชไปใช้ได้โดยเฉพาะในระยะที่พืชเจริญเติบโต (Hosoi et al., 1998) แต่ฟอสฟอรัสส่วนนี้อาจกลับคืนสู่ระบบทดายหากพืชเกิดการย่อยสลาย จึงถือว่าพืชลด TP ได้ในระยะสั้น ส่วนกระบวนการหลักในการลด TP ในบึงประดิษฐ์ คือ การตกผลึกของ P (Precipitation process) หลังจากทำปฏิกิริยากับ Ca, Al หรือ Fe (U.S. EPA, 2000; Kadlec and Knight, 1996) และเนื่องจากความแตกต่างระหว่างตัวกลางที่ใช้ในแต่ละระบบ และการไหลของน้ำเสียในระบบ ซึ่งน้ำเสียใน HSF wetland มีโอกาสสัมผัสกับตัวกลางได้มากกว่า จึงมีโอกาสที่ TP จะเกิด Sorption และ Precipitation ร่วมกับธาตุอื่นๆ ได้มากกว่า (U.S. EPA, 1993) จึงพบประสิทธิภาพในการบำบัดสูงกว่า

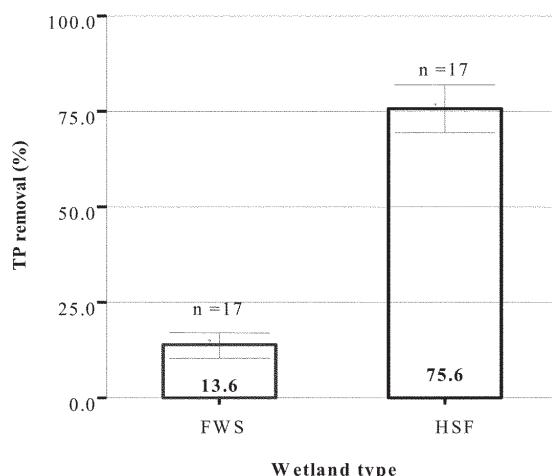


Fig. 7 Average efficiency of FWS and HSF wetland for TP removal.

## สรุป

ระบบบึงประดิษฐ์คืออะไรนี้ ได้ก่อสร้างและดำเนินระบบภายในภายนอกสำหรับบึงประดิษฐ์ ซึ่งเมื่อศึกษาลึกลงไปสิทธิภาพของระบบ พบว่าสามารถลดลงสารที่ปนเปื้อนในน้ำเสียชุมชนได้ โดยเฉพาะการลดความเข้มข้นของสารอินทรีย์ในน้ำเสียและพบว่า ความแตกต่างของระบบบึงประดิษฐ์จะส่งผลต่อประสิทธิภาพการบำบัดมูลสาร โดยระบบบึงประดิษฐ์นิดหนึ่งให้ผลผ่านพิภานชั้นกรอง (FWS wetland) สามารถปรับค่า pH ของน้ำเสียที่มีความเป็นกรดอ่อนถึงกรด ให้เข้าสู่ความเป็นกลางได้ดี รวมถึงสามารถลด  $\text{NH}_3\text{-N}$  ได้ดีกว่าระบบบึงประดิษฐ์นิดหนึ่งให้ผลผ่านชั้นกรองในแนวนอน (HSF wetland) ขณะที่ผลการศึกษาบ่งชี้ว่า HSF wetland สามารถลด SS, BOD<sub>5</sub> และ TP ได้ดีกว่า FWS wetland อย่างไรก็ตาม การจะเลือกใช้ระบบใดนั้น จะต้องพิจารณาลึกลงข้อจำกัดของแต่ละระบบ ควบคู่กันไปด้วย ทั้งนี้ อาจพบปัญหาการอุดตันภายในระบบ HSF wetland ได้ง่าย ขณะที่อาจเกิดปัญหาการเจริญเติบโตของพืชลีสีเขียวจำนวนมากภายในระบบ FWS wetland ซึ่งจะทำให้ประสิทธิภาพการบำบัดของระบบลดลงเหลือ่านี้ เป็นต้น

## กิตติกรรมประกาศ

การศึกษาวิจัยครั้งนี้ได้รับทุนอุดหนุนจากบประมาณรายได้ คณะเกษตรศาสตร์ ทรัพยากรธรรมชาติ และสิ่งแวดล้อม มหาวิทยาลัยนเรศวร ซึ่งผู้ศึกษาขอขอบคุณคณะเกษตรศาสตร์ ทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม ที่ให้การสนับสนุนด้านงบประมาณ และพื้นที่ศึกษาวิจัยและขอขอบคุณ ภาควิชาทรัพยากรธรรมชาติและสิ่งแวดล้อม คณะเกษตรศาสตร์ ทรัพยากรธรรมชาติ และสิ่งแวดล้อมที่เอื้อเฟื้อให้การสนับสนุนห้องปฏิบัติการ และอำนวยความสะดวกในการศึกษาวิจัยสำเร็จ ฉุกเฉินได้ด้วยดี

## เอกสารอ้างอิง

- APHA, AWWA, WPCF. 1992. Standard Methods for the Examination of Water and Wastewater, 18<sup>th</sup> edition. American Public Health Association Inc., Washington D.C, USA.
- Brix, H. 1994. Functions of macrophytes in constructed wetland. *Water Science and Technology*, 29, pp. 71-78.
- Brix, H. 1997. Do macrophytes play a role in constructed treatment wetland? *Water Science and Technology*, 35, pp. 11-17.
- Ferber, S. 2000. Welfare-based ecosystem management: an investigation of trade-offs. *Environmental Science & Policy*, 3, pp. 491-498.
- Gopal, B. 1998. Natural and constructed wetland for wastewater treatment: potentials and problems, paper presented in the Proceeding of the 6th International Conference on Wetland Systems for Water Pollution Control in Sao Paulo, Brazil, 27 September-2 October 1998.
- Hosoi, Y., Y., Kido, M. Miki, and M. Sumida. 1998. Field examination on reed growth, harvest and regeneration for nutrient removal. *Water Science and Technology*, 38, pp. 351-359.
- Kadlec, R.H. and R.L. Knight. 1996. Treatment Wetlands. Lewis Publishers, Florida.
- Kaseva, M.E. 2004. Performance of a sub-surface flow constructed wetland in polishing pre-treated wastewater-a tropical case study. *Water Research*, 38, pp. 681-687.

- Klomjek, P. and S. Nitisoravut. 2005. Constructed wetland: a study of eight plant species under saline conditions. *Chemosphere*, 58, pp. 585-593.
- Metcalf and Eddy, Inc. 1991. *Wastewater Engineering Treatment, Disposal Reuse*, New York : McGraw-Hill, International Editions.
- U.S. EPA United States Environmental Protection Agency. 1993. *Subsurface Flow Constructed Wetlands for Wastewater Treatment: A Technology Assessments*. Washington, DC.
- U.S. EPA United States Environmental Protection Agency. 2000. *Constructed Wetland Treatment of Municipal Wastewaters*. Cincinnati, Ohio.
- Welch, E.B and T. Lindell. 1992. *Ecological Effects of Wastewater*. Chapman & Hall, London, UK.