

การบำบัดฟอร์มัลดีไฮด์ในน้ำเสียสังเคราะห์ โดยการดูดซับด้วยถ่านกกกลม และถ่านรูปฤาษีผสมดิน ร่วมกับระบบหญ้ากรองน้ำเสียและระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม ในหน่วยทดลองขนาดเล็ก

Treatment of Formaldehyde in Synthetic Wastewater
by Adsorption of *Cyperus corymbosus* Rottb. Charcoal and
Typha angustifolia Linn. Charcoal Mixed Soil in Combination
with Grass Filtration and Constructed Wetland System
in Lysimeter

วัชรพงษ์ วารรัมย์
นิพนธ์ ตั้งคณานุรักษ์
คณิตา ตั้งคณานุรักษ์

บทคัดย่อ

วัตถุประสงค์ของงานวิจัยนี้ ต้องการพัฒนาระบบหญ้ากรองน้ำเสียและระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม เพื่อเพิ่มประสิทธิภาพการกำจัดฟอร์มัลดีไฮด์ในน้ำเสียสังเคราะห์ที่มีความเข้มข้น 20 มก./ล. โดยใช้ถ่านชีวภาพ 2 ชนิด คือ ถ่านกกกลม และถ่านรูปฤาษี เป็นตัวดูดซับฟอร์มัลดีไฮด์ ผลการวิเคราะห์ลักษณะทางกายภาพของถ่านกกกลม และถ่านรูปฤาษี พบว่า มีพื้นที่ผิว คือ 17.13 และ 15.55 m^2/g . ตามลำดับ ปริมาตรรูพรุน คือ 2.41 และ 2.16 cm^3/g . ตามลำดับ และขนาดรูพรุน คือ 56.34 และ 55.70 อังสตรอม ตามลำดับ สำหรับการวิเคราะห์ฟอร์มัลดีไฮด์ใช้วิธีกรดโครโมโทรปิก-สเปกโทรโฟโตเมตริก การทดลองแบ่งออกเป็น 2 ขั้นตอน ขั้นที่ 1 การทดลองแบบคอลัมน์เพื่อหาอัตราส่วนโดยน้ำหนักของถ่านแต่ละชนิดกับดิน ที่มีผลต่อประสิทธิภาพการกำจัดฟอร์มัลดีไฮด์ และเคอร์ฟเบรคทรูจก พบว่า ที่อัตราส่วน 1:50 เป็นอัตราส่วนที่เหมาะสมของถ่านทั้งสองชนิด ซึ่งสามารถกำจัดฟอร์มัลดีไฮด์ได้สูงสุดเท่ากับ ร้อยละ 95.04 และ 93.31 ตามลำดับ จากเคอร์ฟเบรคทรูจก ที่อัตราการไหล 10 มล./นาที่ ของถ่านแต่ละชนิด พบว่า จุดเริ่มหมดสภาพ เท่ากับ 300 และ 200 มล. ตามลำดับ และจุดหมดสภาพ เท่ากับ 2,950 และ 1,200 มล. ตามลำดับ ดังนั้นถ่านกกกลมเป็นตัวดูดซับฟอร์มัลดีไฮด์ที่ดีกว่าถ่านรูปฤาษี ขั้นที่ 2 ทำการทดลองโดยใช้เทคนิคการกรองในหน่วยทดลองขนาดเล็กเลียนแบบระบบหญ้ากรองน้ำเสียและระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียมของโครงการแหลมพิภักดิ์ โดยหน่วยทดลองมีการเปรียบเทียบชนิดของพืชที่ใช้บำบัด (ต้นกกกลม และต้นรูปฤาษี) และวัสดุปลูก (ถ่านกกกลมผสมดิน และดินอย่างเดียว) พบว่า หน่วยทดลองของระบบบำบัดทั้ง 2 แบบ ที่ใช้ถ่านกกกลมผสมดิน และปลูกต้นกกกลม มีประสิทธิภาพในการกำจัดฟอร์มัลดีไฮด์ได้สูงสุด เท่ากับร้อยละ 99.55 ในสัปดาห์ที่ 1 สำหรับระบบหญ้ากรองน้ำเสีย และร้อยละ 94.85 สำหรับระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียมที่อัตราการไหล 100 มล./นาที่ นอกจากนี้ระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม พบจุดเริ่มหมดสภาพเท่ากับ 20 ล. พบจุลินทรีย์ *Pseudomonas* spp. จำนวนมากในดินรอบรากพืช และไม่พบการระเหยของฟอร์มัลดีไฮด์ ดังนั้นการพัฒนาระบบหญ้ากรองน้ำเสียและระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียมที่ได้จากการศึกษาค้นคว้านี้มีศักยภาพสามารถพิจารณานำไปใช้เป็นระบบบำบัดน้ำเสียอุตสาหกรรมที่มีฟอร์มัลดีไฮด์ปนเปื้อนต่อไปได้

ABSTRACT

The purpose of this research was to develop the grass filtration (GF) and constructed wetland (CW) system for enhancing the removal efficiency of formaldehyde (FM) in synthetic wastewater at concentration of 20 mg/L. The two biocharcoals from *Cyperus corymbosus* Rottb. charcoal (C-char) and *Typha angustifolia* Linn. charcoal (T-char) were conducted as FM adsorbents. The analysis results of physical characteristics were found that C-char and T-char had surface area of 17.13 and 15.55 m²/g respectively, total pore volume of 2.41 and 2.16 cm³/g respectively and pore size of 56.34 and 55.70 Å respectively. The procedure for FM analysis was the chromotropic acid spectrophotometric method. The experiments were divided into 2 steps. The first step was to investigate by column experiments to find out the ratio by weight of each biochar to soil which effecting on efficiency of FM removal and breakthrough curves. The results showed that the ratio at 1:50 was the suitable condition for these two biochars which the maximum FM removal at 95.04 and 93.31% respectively were achieved. From breakthrough curves at flow rate of 10 mL/min of each biochar the breakthrough points were 300 and 200 mL respectively and the exhaustion points were 2,950 and 1,200 mL respectively. Therefore, the C-char was the better FM adsorbent than T-char. The second step, the filtrated lysimeter technique was employed by simulating the GF and CW system of LERD-project. The comparative experiment units were the type of treatment plants (*Cyperus corymbosus* Rottb. and *Typha angustifolia* Linn.) and growing materials (soil mixed with C-char and soil only). The results revealed that the experimental units of two systems which using mixed C-char and soil and growing *Cyperus* had the highest FM removal efficiency at 99.55% in the first week of GF and 94.85% for CW at flow rate of 100 mL/min. Furthermore, the breakthrough point of CW was 20 L, while the vaporization was not observed. A lot of *Pseudomonas* spp. was found in rhizosphere and no vaporization of FM. Therefore, the developed GF and CW system from this study could be considered as a potential FM treatment system for the treatment of industrial wastewater contaminated with FM.

คำสำคัญ: ฟอรั่มัลดีไฮด์ ถ่านชีวภาพ ระบบหล้ำกรองน้ำเสีย ระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม

Keywords: formaldehyde, biocharcoal, grass filtration system, constructed wetland system

1. บทนำ

ในปัจจุบันปัญหาสิ่งแวดล้อมส่วนใหญ่ในประเทศไทยที่เกิดจากโรงงานอุตสาหกรรมยิ่งทวีความรุนแรงขึ้น ปัญหาหนึ่งคือ การปลดปล่อยสารอินทรีย์ระเหยง่าย (Volatile Organic Compounds, VOCs) ออกมาปนเปื้อนกับน้ำทิ้ง ฟอรั่มัลดีไฮด์เป็นสารอินทรีย์ระเหยง่ายชนิดหนึ่งที่เกิดปัญหา โดยมีทั้งการใช้ฟอรั่มัลดีไฮด์เป็นสารตั้งต้นในกระบวนการผลิต เช่น โรงงานอุตสาหกรรมผลิตสิ่งทอ เคมีภัณฑ์ พลาสติก เป็นต้น และฟอรั่มัลดีไฮด์เป็นผลพลอยได้ ที่ได้จากกระบวนการผลิต ผลิตภัณฑ์อื่นๆ ดังนั้นฟอรั่มัลดีไฮด์จึงมีโอกาสนปนเปื้อนในสิ่งแวดล้อมสูง

ในที่นี้มุ่งเน้นการปนเปื้อนในสิ่งแวดล้อมของน้ำ มีการศึกษาที่พบว่า น้ำทิ้งที่เกิดจากอุตสาหกรรมผลิต เอทิลีนไกลคอล มีฟอรั่มัลดีไฮด์ปนเปื้อนสูงถึง 2-18 มิลลิกรัม/ลิตร (ข้อมูลจากนิคมอุตสาหกรรมมาบตาพุด ปี 2555) ซึ่งเป็นค่าที่เกินเกณฑ์มาตรฐานน้ำทิ้งอุตสาหกรรมกำหนด (ไม่เกิน 1 มิลลิกรัม/ลิตร) Moortgat (1998) พบว่า ความเข้มข้นของฟอรั่มัลดีไฮด์ LC₁₀₀ ที่ทำให้ปลาการ์ฟตายหมดเท่ากับ 200 มิลลิกรัม/ลิตร และหากสูดดมไอระเหยของฟอรั่มัลดีไฮด์ที่มีความเข้มข้นมากกว่า 0.2 มิลลิกรัม/ลิตร จะทำให้เกิดอาการเฉียบพลันคือ แสบตาและระคายเคืองในระบบทางเดิน

หายใจ และความเข้มข้น 100 มิลลิกรัม/ลิตร ขึ้นไปส่งผลให้เสียชีวิตได้ โดยทั่วไปการบำบัดฟอรั่มัลดีไฮด์ในน้ำเสียของโรงงานอุตสาหกรรมมีอยู่ด้วยกันหลายวิธี ได้แก่ ปฏิกิริยาออกซิเดชันโดยเลือกใช้ออกซิเจน (O_2) ไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ (H_2O_2) และแก๊สคลอรีน (Cl_2) เป็นตัวออกซิไดซ์ หรือการใช้รังสี UV เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา เป็นต้น ซึ่งวิธีการบำบัดดังกล่าวประสบปัญหาหลายอย่าง คือ ราคาติดตั้งอุปกรณ์สูง ค่าใช้จ่ายด้านสารเคมี และค่าบำรุงรักษาอุปกรณ์ รวมถึงอาจมีสารเคมีตกค้างในน้ำทิ้งหลังจากผ่านการบำบัด (Brais, 2008) ดังนั้นการหาวิธีทางเลือกอื่นในการบำบัดฟอรั่มัลดีไฮด์ เช่น การดูดซับโดยใช้วัสดุเหลือใช้จากธรรมชาติมาผลิตเป็นถ่านชีวภาพ (biocharcoal) เช่น ถ่านจากพืช ได้แก่ ต้นกกกลม และต้นธูปฤๅษี จึงเป็นสิ่งที่น่าสนใจ เพราะวัสดุชีวภาพเหล่านี้จะใช้กระบวนการทางเคมี-กายภาพ (Physical-Chemical process) ในการกักเก็บมลสารไว้ (นิพนธ์ และคณิตา, 2550) และเมื่อนำมาผสมดินเป็นวัสดุสำหรับปลูกพืชเพื่อให้จุลินทรีย์โดยเฉพาะกลุ่มจุลินทรีย์ที่พบมากบริเวณรอบรากพืช ได้แก่ *Pseudomonas* spp. และ *Methylobacterium* spp. ซึ่งเป็นจุลินทรีย์ที่มีอยู่ตามธรรมชาติสามารถย่อยสลายฟอรั่มัลดีไฮด์ที่มีความเข้มข้นสูงได้ (Mirdamadi et al., 2005) ย่อยสลายฟอรั่มัลดีไฮด์ที่ถูกเก็บกักไว้ ส่งผลทำให้ปริมาณฟอรั่มัลดีไฮด์ในน้ำเสียน้อยลงได้

ดังนั้นการศึกษาวิจัยครั้งนี้จึงมุ่งเน้นไปสู่การพัฒนากระบวนการบำบัดน้ำเสีย และพื้นที่ชุ่มน้ำเทียมให้มีประสิทธิภาพในการบำบัดฟอรั่มัลดีไฮด์ ซึ่งระบบบำบัดทั้งสองแบบนี้จะอาศัยพืชที่ปลูกในระบบทำหน้าที่ดึงดูดสารอินทรีย์จากกระบวนการย่อยสลายของจุลินทรีย์ที่มีอยู่ตามธรรมชาติในดินและน้ำ แต่จะต่างกันที่วิธีการปล่อยน้ำเข้าสู่ระบบ โดยระบบบำบัดน้ำเสียเป็นการปล่อยน้ำเข้าระบบข้างแฉะ 5 วัน สลับปล่อยแห้ง 2 วัน ส่วนระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียมเป็นการปล่อยน้ำไหลเข้าระบบต่อเนื่องตลอด 24 ชั่วโมง ทั้งนี้การเลือกใช้ระบบขึ้นอยู่กับปริมาณน้ำเสียที่เกิดขึ้น (โครงการศึกษาวิจัยและพัฒนาสิ่งแวดล้อมผักเบียร์อันเนื่องมาจากพระราชดำริ, 2550) และใช้ถ่านชีวภาพเป็นตัวดูดซับร่วมกับวัสดุปลูก โดยปลูกต้นกกกลม (*Cyperus corymbosus* Rottb.) และต้นธูปฤๅษี (*Typha angustifolia* Linn.) เมื่อพืชเจริญเติบโตเต็มที่และหมดประสิทธิภาพในการบำบัดน้ำเสียแล้ว สามารถนำมาแปรรูปเป็นถ่านเพื่อใช้ในการดูดซับได้ต่อไป ถือได้ว่าเป็นการหมุนเวียนใช้ทรัพยากรได้อย่างคุ้มค่าและยั่งยืน

2. วัตถุประสงค์

เพื่อพัฒนาระบบบำบัดน้ำเสีย และพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม ของโครงการศึกษาวิจัยและพัฒนาสิ่งแวดล้อมผักเบียร์อันเนื่องมาจากพระราชดำริ ให้มีประสิทธิภาพในการบำบัดฟอรั่มัลดีไฮด์ โดยใช้ถ่านชีวภาพเป็นตัวดูดซับร่วมกับวัสดุปลูก

3. วัสดุ อุปกรณ์

3.1 วัสดุดูดซับและวัสดุปลูก ได้แก่ ถ่านกกกลม ถ่านธูปฤๅษี และใช้ดินนาผสมทราย (อัตราส่วน 3:1) จากโครงการสิ่งแวดล้อมผักเบียร์ เป็นวัสดุปลูก

3.2 พืชที่ใช้เป็นพืชบำบัด ได้แก่ ต้นกกกลม และต้นธูปฤๅษี

3.3 น้ำเสียสังเคราะห์ที่มีความเข้มข้นฟอรั่มัลดีไฮด์เท่ากับ 20 มิลลิกรัม/ลิตร เตรียมโดยปิเปตสารละลายฟอรั่มัลดีไฮด์เข้มข้นร้อยละ 36 โดยปริมาตร 2.57 มิลลิลิตร ใส่ในขวดวัดปริมาตรขนาด 1 ลิตร ปรับปริมาตรด้วยน้ำกลั่น จะได้สารละลายมาตรฐานฟอรั่มัลดีไฮด์เข้มข้น 1,000 มิลลิกรัม/ลิตร จากนั้นโดยปิเปต 20 มิลลิลิตร ใส่ในขวดวัดปริมาตรขนาด 1 ลิตร แล้วปรับปริมาตรด้วยน้ำกลั่น

4. วิธีดำเนินการวิจัย

4.1 การเตรียมวัสดุ ถ่านกกกลม และถ่านธูปฤๅษี เตรียมโดยนำต้นกกกลมและต้นธูปฤๅษีมาตัดเป็นชิ้นยาวประมาณ 1 นิ้ว แล้วตากให้แห้ง เเผาที่อุณหภูมิ 500 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 ชั่วโมง

4.2 ตรวจสอบลักษณะพื้นที่ผิวโดยใช้กล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด (Scanning Electron Microscope; SEM) และ ตรวจวิเคราะห์หาพื้นที่ผิว (surface area) และปริมาตรรูพรุนทั้งหมด (total pore volume) โดยใช้เครื่องวัดพื้นที่ผิวและขนาดรูพรุน (Surface Area Analyzer) ใช้วิธี Brunauer Emmett-Teller (BET Method)

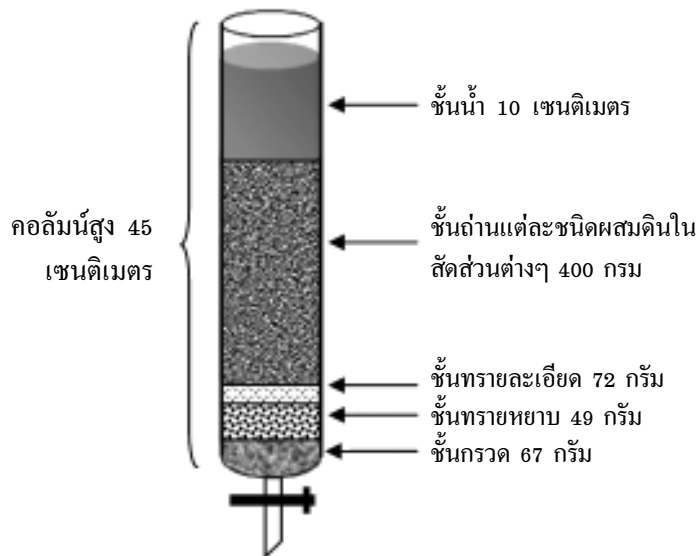
4.3 การวิเคราะห์ปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์ ใช้วิธีตรวจวัดสี (colorimetric) ของสารสีม่วงที่เกิดจากปฏิกิริยาระหว่างฟอร์มาลดีไฮด์กับกรดโครโมโทรปิก ด้วยเครื่องยูวี-วิซิเบิล สเปกโทรโฟโตมิเตอร์ที่ความยาวคลื่น 575 นาโนเมตร

4.4 ศึกษาการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ในน้ำเสียสังเคราะห์ โดยการดูดซับด้วยถ่านกกกลมและถ่านรูปลายผสมดินร่วมกับระบบหมักกรองน้ำเสียและระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียมในหน่วยทดลองขนาดเล็ก แบ่งการทดลองเป็น 2 ขั้นตอน ดังนี้

การทดลองที่ 1 การทดลองแบบคอลัมน์ เพื่อศึกษาอัตราส่วนโดยน้ำหนักของถ่านต่อดิน และวิธีการบำบัดที่ให้ประสิทธิภาพในการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ได้ดีที่สุด ดังนี้

การทดลองที่ 1.1 ศึกษาอัตราส่วนโดยน้ำหนักของถ่านแต่ละชนิดต่อดิน โดยใช้วิธีการปล่อยน้ำเข้าระบบ เลียนแบบระบบหมักกรองน้ำเสีย คือ ชั่งแช่ 5 วัน สลับปล่อยแห้ง 2 วัน และชั่งน้ำสูงเหนือชั้นดิน 10 เซนติเมตร ตามหลักการของโครงการแหลมผักเบี้ยฯ ทำการบรรจุชั้นวัสดุเป็นลำดับชั้นดังรูปที่ 1 ชั้นบนสุดเป็นชั้นของถ่านแต่ละชนิดผสมดิน อัตราส่วนโดยน้ำหนักที่ทำการศึกษา ได้แก่ 1:10 1:20 1:30 1:40 1:50 และ 1:60 แต่ละอัตราส่วนมีน้ำหนักสุทธิ 400 กรัม บรรจุใส่คอลัมน์แก้วขนาด 4.5x45 เซนติเมตร เติมน้ำเสียสังเคราะห์ที่มีความเข้มข้นฟอร์มาลดีไฮด์ 20 มิลลิกรัม/ลิตร (เป็นความเข้มข้นที่ใกล้เคียงกับความเข้มข้นสูงสุดที่ตรวจพบในน้ำเสียอุตสาหกรรมคือ 2-18 มิลลิกรัม/ลิตร) ใช้น้ำเสียสังเคราะห์ 200 มิลลิลิตร จากนั้นชั่งแห้งทิ้งไว้ 5 วัน ปิดปากคอลัมน์ เพื่อป้องกันการระเหยของฟอร์มาลดีไฮด์เมื่อครบ 5 วัน ปล่อยให้ น้ำเสียไหลออกจากปลายคอลัมน์จนหมด แล้วนำไปวิเคราะห์ปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์ และคำนวณหาประสิทธิภาพบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ หลังจากนั้นปล่อยให้คอลัมน์แห้ง 2 วัน แล้วทำการทดลองเช่นเดิมซ้ำ 3 ครั้ง โดยเปลี่ยนวัสดุบรรจุใหม่ในแต่ละซ้ำ

การทดลองที่ 1.2 ศึกษาอัตราส่วนโดยน้ำหนักของถ่านแต่ละชนิดต่อดิน โดยใช้วิธีปล่อยน้ำเข้าระบบ เลียนแบบระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม คือ ปล่อยให้ไหลต่อเนื่องตลอด 24 ชั่วโมง โดยทำการบรรจุชั้นวัสดุของถ่านแต่ละชนิดผสมดินในอัตราส่วนเหมาะสมที่ได้จากการทดลองที่ 1.1 ใส่คอลัมน์ ปล่อยให้ไหลแบบต่อเนื่องด้วยอัตราการไหล 10 มิลลิลิตร/นาที (ซึ่งเป็นอัตราการไหลสูงสุดที่ทุกคอลัมน์ไหลได้เท่ากัน) และหา breakthrough curve เพื่อทราบจุดเริ่มหมดสภาพ และจุดหมดสภาพของถ่านแต่ละชนิดผสมดิน

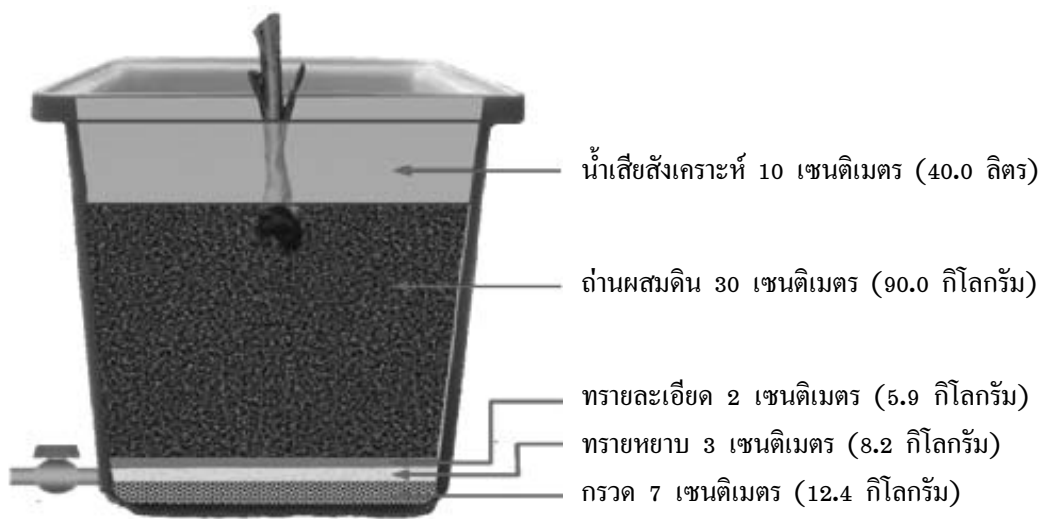


รูปที่ 1 ลำดับชั้นการบรรจุวัสดุลงในคอลัมน์

การทดลองที่ 2 ศึกษาการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์โดยใช้ในหน่วยทดลองขนาดเล็ก เพื่อเปรียบเทียบชนิดของพืช และวิธีการบำบัดที่ให้ประสิทธิภาพที่ดีที่สุด แบ่งการทดลอง เป็นดังนี้

การทดลองที่ 2.1 ศึกษาการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ด้วยระบบห้วยกรองน้ำเสียโดยใช้หน่วยทดลองขนาดเล็ก เป็นการทดลองเลียนแบบระบบห้วยกรองน้ำเสีย ตามหลักการของโครงการแหลมผักเบี้ยฯ ในกระบอกพลาสติกขนาด 49x49x52 เซนติเมตร ทำการบรรจุชั้นวัสดุปลูกเป็นลำดับชั้น ดังรูปที่ 2 ใช้ชนิดถ่านผสมดินในอัตราส่วนที่ได้จากการทดลองที่ 1.1 ที่ให้ประสิทธิภาพการบำบัดสูงสุด และเปรียบเทียบกับหน่วยทดลองที่ใช้ดินเป็นวัสดุปลูกอย่างเดียว โดยในแต่ละกระบอกปลูกต้นกกกลม และต้นรูปฤๅษี กระบะละ 2 ต้น ให้ระยะห่างระหว่างต้นเท่ากับ 30 เซนติเมตร ทำการอนุบาลพืช จนมีความสูง 30 เซนติเมตร เดิมน้ำเสียสังเคราะห์ ปริมาตร 40 ลิตร ชั่งแห้งทิ้งไว้ 5 วัน เก็บตัวอย่างน้ำจากปลายท่อมาวิเคราะห์หาประสิทธิภาพการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ของพืชแต่ละชนิด หลังจากนั้นปล่อยให้หน่วยทดลองแห้ง 2 วัน แล้วทำการทดลองซ้ำเช่นเดิม จนอัตราการเจริญเติบโตของพืชเท่ากับศูนย์และในขณะที่ทำการทดลองวัดการระเหยฟอร์มาลดีไฮด์ โดยวัดตั้งแต่เริ่มต้นและทุกๆ 5 นาที เหนือผิวน้ำ 5 เซนติเมตร ของหน่วยทดลองด้วยเครื่องวัดการระเหยฟอร์มาลดีไฮด์ (Formaldehyde Meter)

การทดลองที่ 2.2 ศึกษาการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ด้วยระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียมโดยใช้หน่วยทดลองขนาดเล็ก โดยทำการบรรจุชั้นวัสดุปลูกโดยใช้ชนิดถ่านผสมดินในอัตราส่วนที่ได้จากการทดลองที่ 1.2 ที่ให้ประสิทธิภาพการบำบัดสูงสุด และปลูกพืช เช่นเดียวกันกับการทดลองที่ 2.1 เปรียบเทียบกับหน่วยทดลองชุดควบคุม (ไม่ปลูกพืช) แต่ใช้วิธีบำบัดเลียนแบบระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม คือ ปล่อยให้ไหลต่อเนื่องตลอด 24 ชั่วโมง เดิมน้ำเสียสังเคราะห์ให้ไหลแบบต่อเนื่องด้วยอัตราการไหลแตกต่างกัน คือ 100, 300 และ 500 มิลลิลิตร/นาที ในหน่วยทดลองของพืชแต่ละชนิด เก็บตัวอย่างน้ำทุก 1 ลิตร มาวิเคราะห์หาประสิทธิภาพการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ จนกระทั่งอัตราการเจริญเติบโตของพืชทุกชนิดเท่ากับศูนย์ ในขณะที่ทำการทดลองวัดอัตราการระเหยฟอร์มาลดีไฮด์ที่ผิวน้ำของหน่วยทดลองเช่นเดียวกัน และนำดินบริเวณรอบรากพืช มาวิเคราะห์หาปริมาณเชื้อกลุ่ม *Pseudomonas* spp.



รูปที่ 2 ลำดับชั้นและวัสดุที่บรรจุในหน่วยทดลอง

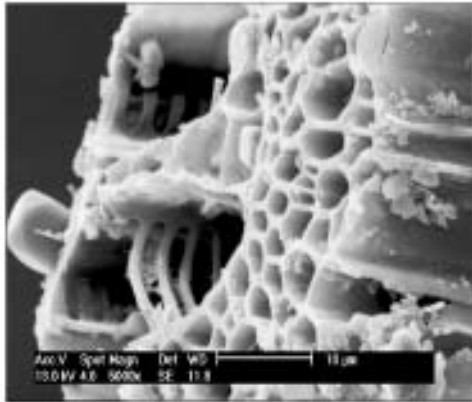
4.5 วิเคราะห์ความแปรปรวน (analysis of variance; ANOVA) เพื่อหาความแตกต่างของค่าเฉลี่ยข้อมูลที่ได้จากการศึกษา และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยเชิงซ้อนเพื่อจัดกลุ่มค่าเฉลี่ยข้อมูลที่ได้จากการศึกษาด้วยวิธี Duncan's new Multiple's Range Test (DMRT)

ผลการวิจัย

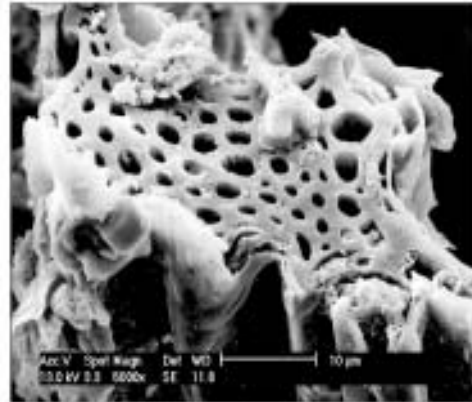
จากการศึกษาการบำบัดฟอรั่มลดีไฮด์ในน้ำเสียสังเคราะห์โดยการดูดซับด้วยถ่านกกกลมและถ่านรูปฤาษีผสมดินร่วมกับระบบหมุนำกรองน้ำเสียและระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม ได้ผลดังนี้

1. ผลการตรวจวิเคราะห์คุณลักษณะของถ่านชีวภาพ

จากผลการตรวจวิเคราะห์คุณลักษณะของถ่านชีวภาพด้วยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส่องกราด และวิเคราะห์หาพื้นที่ผิวและปริมาตรรูพรุนทั้งหมดด้วยเครื่องวัดพื้นที่ผิวและขนาดรูพรุน ใช้วิธี BET ผลดังรูปที่ 3 และตารางที่ 1



ก



ข

รูปที่ 3 ลักษณะพื้นที่ผิวของถ่านกกกลม (ก) ถ่านรูปฤาษี (ข) โดยใช้เครื่อง SEM กำลังขยาย 5,000 เท่า

ตารางที่ 1 ผลการวิเคราะห์พื้นที่ผิว และปริมาตรรูพรุนทั้งหมด ของตัวดูดซับด้วยวิธี BET

ชนิดตัวดูดซับ	พื้นที่ผิว (ม ² /ก.)	ปริมาตรรูพรุน ทั้งหมด (ซม ³ /ก.)	ขนาดเส้นผ่าน ศูนย์กลางรูพรุน เฉลี่ย (Å ^o)
ถ่านกกกลม	17.13	2.41	56.34
ถ่านรูปฤาษี	15.55	2.16	55.70

ผลการวิเคราะห์หาพื้นที่ผิวและปริมาตรรูพรุนทั้งหมดของตัวดูดซับทั้ง 2 ชนิด แสดงได้ดังตารางที่ 1 โดยถ่านกกกลมมีปริมาตรรูพรุนมากกว่าและขนาดรูพรุนที่ใหญ่กว่าถ่านรูปฤาษี ทั้งนี้ประกอบของถ่านกกกลมและถ่านรูปฤาษีต่างมีเส้นใยที่เชื่อมต่อกันเป็นร่างแหตาข่ายจำนวนมากส่งผลให้ลักษณะของรูพรุนคล้ายร่างแหที่ซ้อนทับกันหลายชั้น ดังนั้นการดูดซับส่วนใหญ่จึงมีโอกาสเกิดขึ้นภายในรูพรุนมากกว่า ซึ่งรูพรุนที่มีเส้นผ่านศูนย์กลางมากกว่า 20 อังสตรอม จะดูดซับสารที่มีโมเลกุลขนาดใหญ่ได้ดีกว่าถ่านที่มีขนาดรูพรุนเล็ก (Bansal et al., 1998)

2. ผลการทดลองแบบคอลัมน์ จากการทดลองที่ 1 เพื่อศึกษาอัตราส่วนโดยน้ำหนักของถ่านต่อดิน และวิธีการบำบัดที่ให้ประสิทธิภาพในการบำบัดฟอรั่มลดีไฮด์ได้ดีที่สุด ได้ผลดังนี้

ผลการทดลองที่ 1.1 ผลการศึกษาอัตราส่วนโดยน้ำหนักของถ่านแต่ละชนิดต่อดิน โดยใช้วิธีบำบัดเลียนแบบระบบหมุนำกรองน้ำเสีย ดังตารางที่ 2

ตารางที่ 2 ความสัมพันธ์ระหว่างอัตราโดยน้ำหนักของส่วนถ่านแต่ละชนิดต่อดิน ปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์คงเหลือ และประสิทธิภาพการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์

ถ่านชีวภาพ		อัตราส่วนถ่าน:ดิน					
		1:10	1:20	1:30	1:40	1:50	1:60
ถ่านกกกลม	FM คงเหลือ (มก./ล.)	0.42	0.64	0.80	0.85	0.98	1.14
		0.54	0.61	0.87	0.88	0.99	1.16
		0.53	0.78	0.82	0.84	1.01	1.17
	ค่าเฉลี่ย	0.50	0.68	0.83	0.86	0.99	1.16
	ค่า S.D.	0.07	0.09	0.04	0.02	0.02	0.02
	ร้อยละการบำบัด	97.51 ^a	96.62 ^a	95.87 ^a	95.72 ^a	95.04 ^a	94.22 ^a
ถ่านรูปถั่ว	FM คงเหลือ (มก./ล.)	1.09	1.09	1.21	1.27	1.38	1.99
		1.03	1.15	1.14	1.37	1.30	2.07
		1.10	1.18	1.19	1.36	1.33	2.04
	ค่าเฉลี่ย	1.07	1.14	1.18	1.33	1.34	2.03
	ค่า S.D.	0.04	0.05	0.04	0.06	0.04	0.04
	ร้อยละการบำบัด	94.66 ^a	94.32 ^a	94.12 ^a	93.34 ^a	93.31 ^a	89.86 ^b

หมายเหตุ FM : Formaldehyde

a และ b : แสดงความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับนัยสำคัญ ($P < 0.05$)

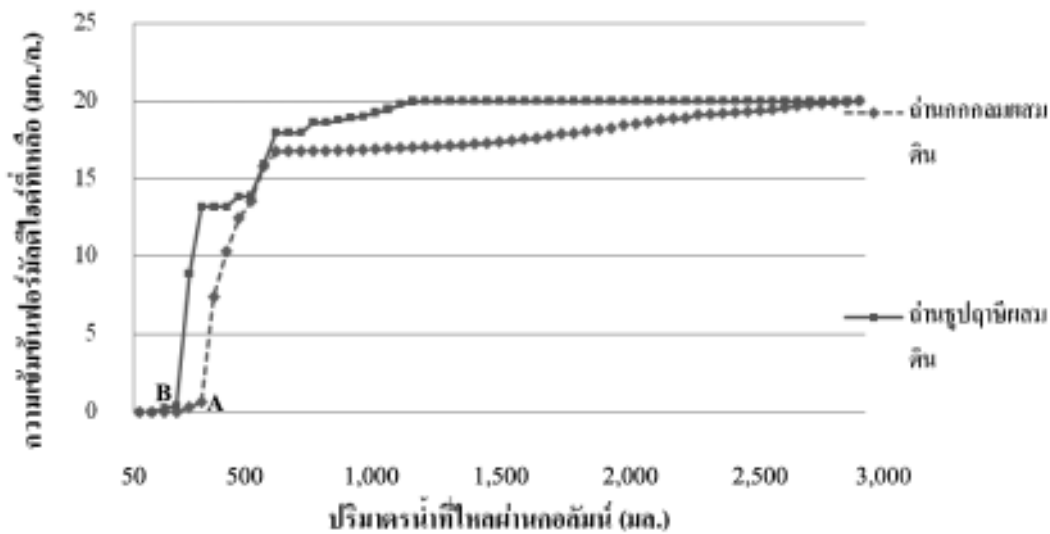
จากตารางที่ 2 พบว่า ในแต่ละอัตราส่วนของถ่านกกกลมผสมดิน ประสิทธิภาพการบำบัด ฟอร์มาลดีไฮด์ในน้ำเสียสังเคราะห์ที่มีค่าไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P < 0.05$) กับอัตราส่วนอื่น ๆ โดยอัตราส่วนโดยน้ำหนักของถ่านกกกลมต่อดิน 1:50 เป็นอัตราส่วนที่เหมาะสมสำหรับการทดลองขั้นต่อไป เนื่องจากเป็นอัตราส่วนที่ใช้ถ่านน้อยแต่มีประสิทธิภาพในการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์สูง คือร้อยละ 95.04 และเหลือปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์เฉลี่ย 0.99 มิลลิกรัม/ลิตร ซึ่งอยู่ในเกณฑ์มาตรฐานน้ำทิ้งอุตสาหกรรมที่กำหนดคือ ไม่เกิน 1.0 มิลลิกรัม/ลิตร สำหรับการบำบัดจะมีแนวโน้มลดลง เมื่อเพิ่มอัตราส่วนของดินมากขึ้น เนื่องจากถ่านกกกลมทำหน้าที่หลักในการดูดซับฟอร์มาลดีไฮด์ แต่เมื่อเพิ่มปริมาณของดินจึงเท่ากับเป็นการลดปริมาณถ่านกกกลมที่เป็นตัวดูดซับ

สำหรับอัตราส่วนของถ่านรูปถั่วผสมดิน ประสิทธิภาพการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ในน้ำเสียสังเคราะห์มีค่าใกล้เคียงกัน ประสิทธิภาพการดูดซับฟอร์มาลดีไฮด์มีแนวโน้มลดลง เช่นเดียวกับถ่านกกกลมเมื่อเพิ่มอัตราส่วนของดิน และพบว่าอัตราส่วนโดยน้ำหนักของถ่านรูปถั่วต่อดิน เท่ากับ 1:50 เป็นอัตราส่วนที่มีประสิทธิภาพการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์สูง ไม่แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับอัตราส่วน 1:10-1:40 แต่แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับอัตราส่วน 1:60 และน้ำเสียที่ผ่านการบำบัดทุกอัตราส่วน มีปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์โดยเฉลี่ยสูงกว่ามาตรฐานน้ำทิ้งที่กำหนด

ดังนั้นผู้วิจัยจึงเลือกอัตราส่วนถ่านแต่ละชนิดต่อดิน เท่ากับ 1:50 เป็นอัตราส่วนที่เหมาะสมสำหรับการทดลองที่ 1.2 ต่อไป เพื่อง่ายต่อการเปรียบเทียบสำหรับวิธีบำบัดเลียนแบบระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม ตามหลักการของโครงการแหลมผักเบี้ยฯ เนื่องจากเป็นอัตราส่วนที่ใช้ถ่านน้อยแต่มีประสิทธิภาพในการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์สูงและไม่แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญของถ่านแต่ละชนิดที่อัตราส่วนเดียวกันนี้

ผลการทดลองที่ 1.2 ผลศึกษาอัตราส่วนโดยน้ำหนักของถ่านแต่ละชนิดต่อดิน โดยใช้วิธีบำบัดเลียนแบบระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม

จากการทดลองโดยใช้ถ่านแต่ละชนิดผสมกับดินในอัตราส่วนโดยน้ำหนักที่ได้จากการทดลองที่ 1.1 คือ 1:50 น้ำหนักสุทธิ 400 กรัม บรรจุในคอลัมน์แต่ละคอลัมน์ เติมน้ำเสียสังเคราะห์ที่มีความเข้มข้นฟอร์มาลดีไฮด์เท่ากับ 20 มิลลิกรัม/ลิตร ปรับอัตราการไหลเท่ากับ 10 มิลลิลิตร/นาที เก็บน้ำตัวอย่างที่ไหลผ่านออกมาทุก 50 มิลลิลิตร นำมาวิเคราะห์ปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์ โดยจะผ่านน้ำเสียสังเคราะห์จนกระทั่งประสิทธิภาพดูดซับลดลงจนคงที่ เขียน breakthrough curve ของถ่านกกกลมผสมดิน และถ่านรูปฤาษีผสมดิน ได้ดังรูปที่ 4 พบว่า เมื่อมีการปล่อยน้ำเสียไหลผ่านคอลัมน์ที่บรรจุตัวดูดซับอย่างต่อเนื่อง ตัวดูดซับจะอิ่มตัวและหมดสภาพไปในที่สุด โดยตัวดูดซับทั้ง 2 ชนิด พบว่าที่จุด A และ B เป็นจุดที่ตัวดูดซับเริ่มหมดประสิทธิภาพในการดูดซับ



รูปที่ 4 ความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณน้ำที่ไหลผ่านคอลัมน์ที่บรรจุตัวดูดซับและความเข้มข้นฟอร์มาลดีไฮด์ที่เหลือ

ตารางที่ 3 ปริมาตรของน้ำเสียสังเคราะห์ที่จุดตัวดูดซับเริ่มหมดสภาพและหมดสภาพของตัวดูดซับ 2 ชนิด ที่อัตราการไหล 10 มิลลิลิตร/นาที

ชนิดตัวดูดซับ	ปริมาตรน้ำเสียสังเคราะห์ (มล.)	
	จุดเริ่มหมดสภาพการดูดซับ	จุดหมดสภาพการดูดซับ
ถ่านกกลมผสมดิน 1:50	300	2,950
ถ่านรูปฤาษีผสมดิน 1:50	200	1,200

จากตารางที่ 3 จะเห็นว่า ถ่านกกลมผสมดินเริ่มหมดสภาพช้ากว่าถ่านรูปฤาษีผสมดิน โดยมีจุดเริ่มหมดสภาพ หรือจุดที่เริ่มตรวจพบฟอร์มาลดีไฮด์เมื่อปริมาณน้ำเสียไหลผ่านออกมา เท่ากับ 300 มิลลิลิตร และจุดหมดสภาพ หรือจุดที่ถ่านกกลมผสมดินไม่สามารถดูดซับฟอร์มาลดีไฮด์ได้แล้วเมื่อปริมาณน้ำเสียไหลผ่านออกมา เท่ากับ 2,950 มิลลิลิตร เนื่องจากถ่านกกลมมีพื้นที่ผิว และปริมาตรรูพรุนที่มากกว่า (ตารางที่ 1) รวมถึงลักษณะรูพรุนของถ่านกกลมมีขนาดที่ไม่สม่ำเสมอ และขนาดรูพรุนที่ใหญ่กว่า (รูปที่ 3) จึงทำให้การดูดซับเกิดขึ้นได้ดีภายในรูพรุนมากกว่านั่นเอง

ทั้งนี้การทดลองแบบไหลต่อเนื่อง เป็นการทดลองเพื่อหาอายุการใช้งานของตัวดูดซับที่มีความเป็นไปได้ในการดูดซับก่อนจะหมดประสิทธิภาพ เมื่อตัวถูกดูดซับไหลผ่านตัวดูดซับ ตัวดูดซับชั้นบนจะหมดประสิทธิภาพการดูดซับก่อน และชั้นของตัวดูดซับที่หมดประสิทธิภาพจะเพิ่มขึ้นเรื่อย ๆ ตามเวลาการใช้งาน โดยเวลาการใช้งานของตัวดูดซับขึ้นอยู่กับพื้นที่ผิวจำเพาะของตัวดูดซับ อัตราการไหล และความเข้มข้นของสารที่ถูกดูดซับ และเมื่อตัวดูดซับไม่สามารถที่จะดูดซับได้อีก เรียกจุดนี้ว่า จุดที่ตัวดูดซับหมดสภาพ (Clark and Lykins, 1999) ดังนั้นผู้วิจัยจึงเลือกถ่านกอกกลมผสมดิน ในอัตราส่วน 1:50 เป็นวัสดุปลูกพืชในระบบหม้อกรองน้ำเสียและระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม ในการทดลองที่ 2 ต่อไป เนื่องจากสามารถดูดซับฟอรั่มลดีไฮด์ได้เป็นระยะเวลาที่นานที่สุด

3. ผลการศึกษาในหน่วยทดลองขนาดเล็ก จากการศึกษาการบำบัดฟอรั่มลดีไฮด์โดยใช้หน่วยทดลองขนาดเล็ก เพื่อเปรียบเทียบชนิดของพืช และวิธีการบำบัดที่ให้ประสิทธิภาพดีที่สุด มีผลการทดลอง ดังนี้

ผลการทดลองที่ 2.1 ผลการบำบัดฟอรั่มลดีไฮด์ด้วยระบบหม้อกรองน้ำเสียโดยใช้หน่วยทดลองขนาดเล็ก เมื่ออัตราการเจริญเติบโตของพืชเท่ากับศูนย์เป็นระยะเวลาศึกษา 5 สัปดาห์ พบว่า ทุกหน่วยทดลองสามารถบำบัดฟอรั่มลดีไฮด์ได้สูงสุดในสัปดาห์ที่ 1 ดังตารางที่ 4

ตารางที่ 4 ร้อยละการบำบัดฟอรั่มลดีไฮด์ในหน่วยทดลองของการบำบัดด้วยระบบหม้อกรองน้ำเสีย

สัปดาห์ที่	ร้อยละการบำบัดฟอรั่มลดีไฮด์			
	หน่วยทดลองที่บรรจุชั้นถ่านกอกกลมผสมดินอัตราส่วน 1:50		หน่วยทดลองที่บรรจุชั้นดินอย่างเดียว	
	ปลูกต้นกอกกลม	ปลูกต้นธูปฤาษี	ปลูกต้นกอกกลม	ปลูกต้นธูปฤาษี
1	99.55 ^a	96.35 ^b	78.00 ^c	68.67 ^d
2	98.55 ^a	96.17 ^b	77.40 ^c	64.67 ^d
3	97.90 ^a	95.85 ^b	76.00 ^c	62.67 ^d
4	97.66 ^a	95.42 ^b	72.00 ^c	56.67 ^d
5	97.20 ^a	95.35 ^b	66.00 ^c	52.67 ^d

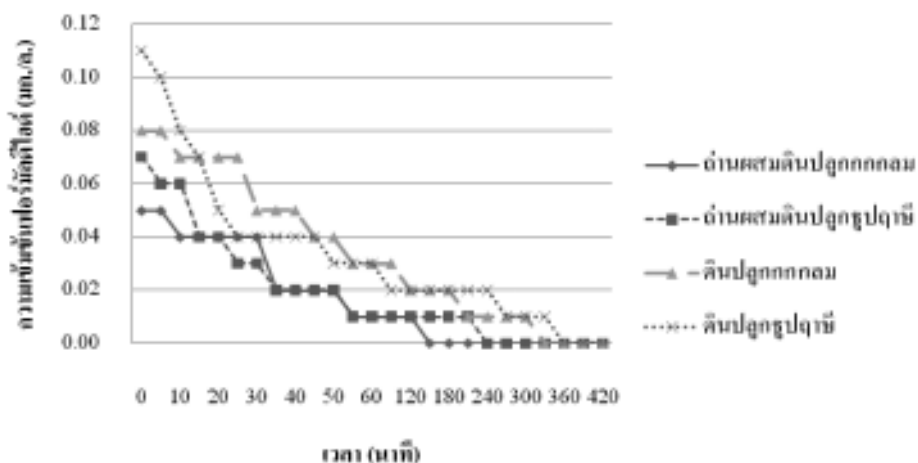
หมายเหตุ a, b และ c: แสดงความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับนัยสำคัญ ($P < 0.05$)

จากตารางที่ 4 พบว่า หน่วยทดลองที่บรรจุชั้นถ่านกอกกลมผสมดินและปลูกต้นกอกกลม มีประสิทธิภาพการบำบัดฟอรั่มลดีไฮด์ได้สูงสุด โดยพบฟอรั่มลดีไฮด์คงเหลือ 0.09 มิลลิกรัม/ลิตร ในสัปดาห์ที่ 1 (ตารางที่ 5) และทุกสัปดาห์ของหน่วยทดลองที่บรรจุชั้นถ่านกอกกลมผสมดินปลูกต้นกอกกลมสามารถบำบัดฟอรั่มลดีไฮด์ได้สูงสุดเมื่อเปรียบเทียบกับหน่วยทดลองอื่น และน้ำที่ผ่านการบำบัดอยู่ในเกณฑ์มาตรฐานน้ำทิ้งอีกด้วย และยังพบว่า น้ำที่ผ่านการบำบัดจากหน่วยทดลองที่บรรจุชั้นถ่านกอกกลมผสมดินปลูกต้นธูปฤาษีอยู่ในเกณฑ์มาตรฐานน้ำทิ้งเช่นกัน

ตารางที่ 5 ความเข้มข้นฟอรั่มลดีไฮด์ที่เหลือ ในหน่วยทดลองของการบำบัดด้วยระบบพญูกรองน้ำเสีย

สัปดาห์ที่	ความเข้มข้นฟอรั่มลดีไฮด์ (มก./ล.)			
	หน่วยทดลองที่บรรจุชั้นถ่านกกกลมผสมดินอัตราส่วน 1:50		หน่วยทดลองที่บรรจุชั้นดินอย่างเดียว	
	ปลูกต้นกกกลม	ปลูกต้นธูปฤาษี	ปลูกต้นกกกลม	ปลูกต้นธูปฤาษี
1	0.09	0.73	4.40	6.27
2	0.29	0.77	4.52	7.07
3	0.42	0.83	4.80	7.47
4	0.47	0.92	5.60	8.67
5	0.56	0.93	6.80	9.47

สำหรับอัตราการระเหยของฟอรั่มลดีไฮด์ที่ผิวหน้าของหน่วยทดลองขณะทำการทดลองโดยวัดตั้งแต่เริ่มต้นและทุก ๆ 5 นาที เหนือผิวหน้า 5 เซนติเมตร ได้ผลดังรูปที่ 5

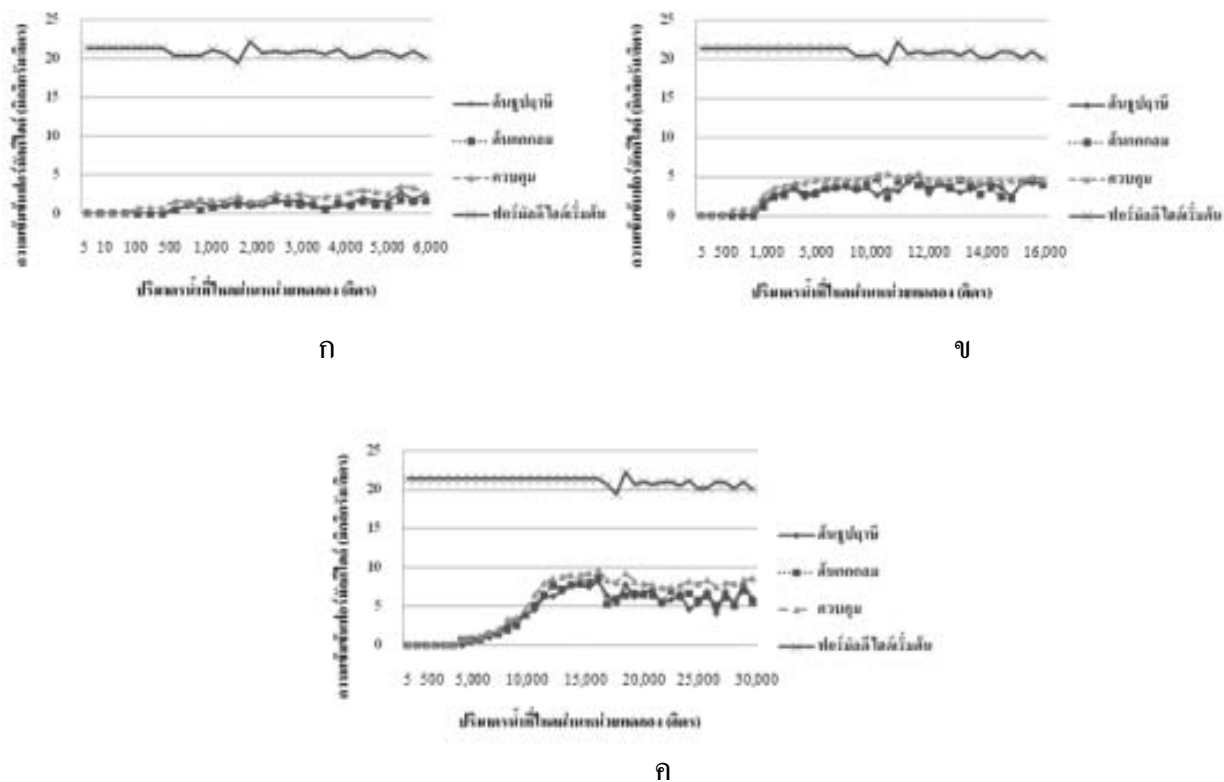


รูปที่ 5 การระเหยฟอรั่มลดีไฮด์ในหน่วยทดลองของระบบพญูกรองน้ำเสีย

จากรูปที่ 5 พบว่า แนวโน้มการระเหยของฟอรั่มลดีไฮด์ที่ผิวหน้าในหน่วยทดลองของระบบพญูกรองน้ำเสีย มีแนวโน้มลดลงจนตรวจไม่พบ โดยหน่วยทดลองที่บรรจุชั้นถ่านกกกลมผสมดินปลูกต้นกกกลม ต้นธูปฤาษี และหน่วยทดลองที่บรรจุชั้นดินอย่างเดียวปลูกต้นกกกลม และต้นธูปฤาษี ตรวจไม่พบการระเหยของฟอรั่มลดีไฮด์เมื่อระยะเวลาผ่านไป 150, 240, 330 และ 360 นาที ตามลำดับ โดยการระเหยของฟอรั่มลดีไฮด์ออกจากแต่ละหน่วยทดลองในรอบสัปดาห์เท่ากับ 0.42, 0.48, 0.86 และ 0.85 มิลลิกรัม/ลิตร ตามลำดับ คิดเป็นร้อยละ 2.1, 2.4, 4.3 และ 4.3 ตามลำดับ ทั้งนี้โดยปกติมนุษย์สามารถได้กลิ่นฟอรั่มลดีไฮด์ที่กระจายอยู่ในอากาศที่ความเข้มข้น 1.0 มิลลิกรัม/ลิตร ขึ้นไปและช่วงชีวิตของฟอรั่มลดีไฮด์ในบรรยากาศนั้นมีค่าอยู่ระหว่าง 7.1-71.3 ชั่วโมง และการสลายฟอรั่มลดีไฮด์ พบว่า รังสียูวีสามารถสลายโมเลกุลฟอรั่มลดีไฮด์ได้ ขึ้นอยู่กับความเข้มแสง และอุณหภูมิ และฟอรั่มลดีไฮด์ยังถูกสลายในชั้นโทรโพสเฟียร์ระดับล่างโดยทำปฏิกิริยากับอนุมูลอิสระของไฮดรอกซิล OH ได้ผลิตภัณฑ์เป็นน้ำ (H₂O)(Moortgat et al., 1998) ดังนั้นฟอรั่มลดีไฮด์ที่ระเหยในความเข้มข้นที่น้อยนั้นจึงสามารถสลายได้ในบรรยากาศนั่นเอง

จากรูปที่ 5 พบว่า แนวโน้มการระเหยของฟอร์มาลดีไฮด์ที่ผิวน้ำในหน่วยทดลองของระบบหน่วยกรองน้ำเสีย มีแนวโน้มลดลงจนตรวจไม่พบ โดยหน่วยทดลองที่บรรจุชั้นถ่านกักกมลผสมดินปลูกต้นกักกมล ต้นรูปฤาษี และหน่วยทดลองที่บรรจุชั้นดินอย่างเดียวปลูกต้นกักกมล และต้นรูปฤาษี ตรวจไม่พบการระเหยของฟอร์มาลดีไฮด์เมื่อระยะเวลาผ่านไป 150, 240, 330 และ 360 นาที ตามลำดับ โดยการระเหยของฟอร์มาลดีไฮด์ออกจากแต่ละหน่วยทดลองในรอบสัปดาห์ เท่ากับ 0.42, 0.48, 0.86 และ 0.85 มิลลิกรัม/ลิตร ตามลำดับ คิดเป็นร้อยละ 2.1, 2.4, 4.3 และ 4.3 ตามลำดับ ทั้งนี้โดยปกติมนุษย์สามารถได้กลิ่นฟอร์มาลดีไฮด์ที่กระจายอยู่ในอากาศที่ความเข้มข้น 1.0 มิลลิกรัม/ลิตรขึ้นไปและช่วงชีวิตของฟอร์มาลดีไฮด์ในบรรยากาศนั้นมีค่าอยู่ระหว่าง 7.1–71.3 ชั่วโมง และการสลายฟอร์มาลดีไฮด์ พบว่ารังสียูวีสามารถสลายโมเลกุลฟอร์มาลดีไฮด์ได้ ขึ้นอยู่กับความเข้มแสง และอุณหภูมิ และฟอร์มาลดีไฮด์ยังถูกสลายในชั้นโทรโพสเฟียร์ระดับล่างโดยทำปฏิกิริยากับอนุมูลอิสระของไฮดรอกซิล OH ได้ผลิตภัณฑ์เป็นน้ำ (H₂O)(Moortgat et al., 1998) ดังนั้นฟอร์มาลดีไฮด์ที่ระเหยในความเข้มข้นที่น้อยนั้นจึงสามารถสลายได้ในบรรยากาศนั่นเอง

ผลการทดลองที่ 2.2 ผลการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ด้วยระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียมโดยใช้หน่วยทดลองขนาดเล็กเมื่อปล่อยน้ำเสียเข้าสู่หน่วยทดลองแบบต่อเนื่องด้วยอัตราการไหลที่แตกต่างกัน พบว่า ในระยะเริ่มต้นทุกหน่วยทดลองตรวจไม่พบฟอร์มาลดีไฮด์ในน้ำหลังจากผ่านการบำบัด เนื่องจากวัสดุปลูกมีอัตราการดูดซับฟอร์มาลดีไฮด์มากกว่าอัตราการคายซับจนถึงระยะเวลาหนึ่งที่มีปริมาณน้ำเสียสังเคราะห์ที่ไหลผ่านมากขึ้นจึงเริ่มตรวจพบฟอร์มาลดีไฮด์ (ตารางที่ 6) และเมื่อถึงจุดสมดุลของอัตราการดูดซับเท่ากับอัตราการคายซับ ประสิทธิภาพการบำบัดจะมีแนวโน้มคงที่ ดังรูปที่ 6 รวมถึงภายในหน่วยทดลองยังมีการทำงานร่วมกันของจุลินทรีย์ที่มีความสัมพันธ์กับการย่อยสลายฟอร์-มัลดีไฮด์และพืชที่ใช้บำบัดอีกด้วย (ตารางที่ 11) แต่ยังคงมีปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์บางส่วนที่คงเหลือจากการบำบัด จึงตรวจพบฟอร์มาลดีไฮด์เมื่อปริมาณน้ำเสียสังเคราะห์ที่ไหลผ่านหน่วยทดลองมากขึ้น



รูปที่ 6 ความสัมพันธ์ระหว่างความเข้มข้นฟอร์มาลดีไฮด์และปริมาณน้ำที่ไหลผ่านหน่วยทดลองที่อัตราการไหล 100 มิลลิลิตร/นาที (ก) 300 มิลลิลิตร/นาที (ข) และ 500 มิลลิลิตร/นาที (ค)

ตารางที่ 6 ปริมาตรของน้ำเสียสังเคราะห์ที่จุดตัวดูดซับเริ่มหมดสภาพของหน่วยทดลอง

หน่วยทดลอง	อัตราการไหล (มล./นาท)		
	100	300	500
หน่วยทดลองที่ปลูกต้นกกกลม	20	15	7
หน่วยทดลองที่ปลูกต้นชูปลาซี	20	12	8
หน่วยทดลองชุดควบคุม	10	8	7

จากตารางที่ 6 พบว่า หน่วยทดลองที่ปลูกต้นกกกลมเริ่มหมดสภาพช้าที่สุด ที่อัตราการไหล 100 และ 300 มิลลิลิตร/นาท เมื่อปริมาณน้ำเสียสังเคราะห์ไหลผ่าน เท่ากับ 20 และ 15 ลิตร ตามลำดับ จึงเริ่มตรวจพบฟอร์มาลดีไฮด์ในน้ำที่ผ่านการบำบัด เมื่อพิจารณาถึงปริมาณน้ำเสียสังเคราะห์ทั้งหมดที่ไหลผ่านหน่วยทดลองจนกระทั่งอัตราการเจริญเติบโตของพืชเท่ากับศูนย์ เป็นระยะเวลา 40 วัน ของทุกหน่วยทดลอง พบปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์ทั้งหมด และระยะเวลาเก็บกักของหน่วยทดลองแต่ละอัตราการไหล ดังตารางที่ 7 และแต่ละหน่วยทดลองสามารถบำบัดฟอร์-มัลดีไฮด์ และมีปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์คงเหลือ ดังตารางที่ 8

ตารางที่ 7 ปริมาณน้ำเสียสังเคราะห์ทั้งหมด ปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์ทั้งหมดที่ไหลผ่านหน่วยทดลอง

ปัจจัยที่ศึกษา	อัตราการไหล (มล./นาท)		
	100	300	500
ปริมาณน้ำเสียสังเคราะห์ทั้งหมด (ลิตร)	5,760	17,280	28,800
ปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์ทั้งหมด (มก.)	115,200	345,600	576,000
ระยะเวลาเก็บกัก (ชม.)	6.67	2.22	1.33

ตารางที่ 8 ปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์ที่ถูกบำบัดและปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์คงเหลือของหน่วยทดลอง

หน่วยทดลอง	อัตราการไหล (มล./นาท)			ปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์คงเหลือ (มก.)		
	100	300	500	100	300	500
หน่วยทดลองที่ปลูกต้นกกกลม	109,267	295,661	449,856	5,933	49,939	117,144
หน่วยทดลองที่ปลูกต้นชูปลาซี	108,691	295,315	446,112	6,509	50,285	120,888
หน่วยทดลองชุดควบคุม	103,795	276,480	404,352	11,405	69,120	162,648

จากตารางที่ 8 พบว่า หน่วยทดลองที่ปลูกต้นกกกลม สามารถบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ได้สูงที่สุด ทุกอัตราการไหล และมีปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์คงเหลือน้อยที่สุด เมื่อเปรียบเทียบกับหน่วยทดลองอื่น และเมื่อนำข้อมูลที่ได้มาพิจารณาถึงอัตราการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ของหน่วยทดลองที่ปลูกต้นกกกลม พบว่า ที่อัตราการไหล 100, 300 และ 500 มิลลิลิตร/นาท มีอัตราการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์เท่ากับ 1.90, 5.13 และ 7.81 มิลลิกรัม/นาท ตามลำดับ จะเห็นว่าที่อัตราการไหล 500 มิลลิลิตร/นาท มีอัตราการบำบัดสูงสุด แต่ทั้งนี้ก็พบปริมาณฟอร์มาลดีไฮด์คงเหลือในหน่วยทดลองสูงเช่นเดียวกัน เนื่องจากมีระยะเวลาเก็บกักที่สั้น จึงให้ประสิทธิภาพการบำบัดต่ำกว่าอัตราการไหล ดังตารางที่ 9

สำหรับประสิทธิภาพการบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ของทุกหน่วยทดลองจนกระทั่งอัตราการเจริญเติบโตของพืชทุกหน่วยทดลองเท่ากับศูนย์ และความเข้มข้นฟอร์มาลดีไฮด์ที่เหลือโดยเฉลี่ย ของหน่วยทดลองระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม ดังตารางที่ 9

ตารางที่ 9 ความเข้มข้นฟอร์มาลดีไฮด์ที่เหลือและประสิทธิภาพการบำบัดโดยเฉลี่ยของหน่วยทดลอง

หน่วยทดลอง	อัตราการไหล (มล./นาท)	ความเข้มข้นฟอร์มาลดีไฮด์โดยเฉลี่ย (มก./ล.)			ร้อยละการบำบัด		
		100	300	500	100	300	500
หน่วยทดลองที่ปลูกต้นกกกลม		1.03	2.89	4.38	94.85	85.55	78.10
หน่วยทดลองที่ปลูกต้นธูปฤาษี		1.13	2.91	4.51	94.35	85.45	77.45
หน่วยทดลองชุดควบคุม		1.98	4.00	5.96	90.10	80.00	70.20

จากตารางที่ 9 หน่วยทดลองที่ปลูกต้นกกกลม ที่อัตราการไหล 100 มิลลิลิตร/นาท พบฟอร์มาลดีไฮด์ในน้ำเสียหลังจากผ่านการบำบัดน้อยที่สุด คือ 1.03 มิลลิกรัม/ลิตร คิดเป็นร้อยละการบำบัด เท่ากับ 94.85 และพบว่าทุกอัตราการไหลหน่วยทดลองที่ปลูกพืชสามารถบำบัดฟอร์มาลดีไฮด์ได้ดีกว่าหน่วยทดลองชุดควบคุมที่ไม่มีการปลูกพืช ทั้งนี้ทุกหน่วยทดลอง และทุกอัตราการไหลไม่พบการระเหยของฟอร์มาลดีไฮด์ตลอดการทดลอง เนื่องจากเมื่อปล่อยให้ น้ำเสียสังเคราะห์เข้าสู่หน่วยทดลอง น้ำเสียมีการซึมผ่านชั้นวัสดุปลูกอย่างต่อเนื่องในแนวดิ่ง น้ำไม่เกิดการขังแช่ทิ้งไว้เหมือนระบบหลักรองน้ำเสียนั่นเอง

เมื่ออัตราการเจริญเติบโตของพืชเท่ากับศูนย์ พบจำนวนต้นกกกลมมีการแตกต้นใหม่เป็นจำนวนมากว่าต้นธูปฤาษี ที่อัตราการไหล 100, 300 และ 500 มิลลิลิตร/นาท ดังตารางที่ 10 ทำให้หน่วยทดลองที่ปลูกต้นกกกลมมีอัตราการรอดถึงสารอนินทรีย์ต่าง ๆ มาใช้เพื่อการเจริญเติบโตได้เป็นจำนวนมาก ส่งผลให้การหมักสภาพ หรืออายุการใช้งานยาวนานกว่าหน่วยทดลองที่ปลูกต้นธูปฤาษีนั่นเอง

ตารางที่ 10 จำนวนต้นพืชในหน่วยทดลองที่ปลูกต้นกกกลมและธูปฤาษีที่อัตราการไหลต่างกัน

หน่วยทดลอง	อัตราการไหล (มล./นาท)	จำนวนต้นพืชทั้งหมด (ต้น)
หน่วยทดลองที่ปลูกต้นกกกลม	100	140
	300	132
	500	127
หน่วยทดลองที่ปลูกต้นธูปฤาษี	100	17
	300	19
	500	27

เมื่อวิเคราะห์หาจุลินทรีย์ที่มีความสามารถในการย่อยสลายฟอร์มาลดีไฮด์ ได้แก่ จุลินทรีย์กลุ่ม *Pseudomonas* spp. ซึ่งสามารถย่อยสลายได้ดีภายในสภาวะที่มีออกซิเจน (Glancer et al., 2001) โดยปริมาณจุลินทรีย์กลุ่ม *Pseudomonas* spp. ที่พบในหน่วยทดลอง ดังแสดงในตารางที่ 11

ตารางที่ 11 ปริมาณจุลินทรีย์กลุ่ม *Pseudomonas* spp. ที่พบในดินบริเวณรอบรากพืชของหน่วยทดลอง

หน่วยทดลอง	อัตราการไหล (มิลลิลิตร/นาที่)	<i>Pseudomonas</i> spp. (โคโลนี/ดิน 1 กรัม)
หน่วยทดลองที่ปลูกต้นกกกลม	100	1.8×10^5
	300	1.7×10^5
	500	1.6×10^5
หน่วยทดลองที่ปลูกต้นรูปดาบ	100	1.2×10^4
	300	1.6×10^5
	500	1.3×10^6
หน่วยทดลองชุดควบคุม	100	1.6×10^3
	300	1.2×10^3
	500	1.9×10^4

จากตารางที่ 11 พบว่า ปริมาณจุลินทรีย์กลุ่ม *Pseudomonas* spp. ในดินรอบรากพืชของหน่วยทดลองที่ปลูกพืช มากกว่าในดินของหน่วยทดลองชุดควบคุม ทั้งนี้เนื่องจากพืชที่สามารถเจริญเติบโตได้ในดินที่มีลักษณะน้ำท่วมขัง จะมีความสามารถในการลำเลียงแก๊สออกซิเจนจากใบมาปลดปล่อยบริเวณราก (Rhizosphere) เพื่อใช้ในกระบวนการหายใจของราก และออกซิเจนที่มากเกินไป จะถูกปลดปล่อยออกจากราก ทำให้บริเวณรอบรากมีแก๊สออกซิเจน ส่งผลให้จุลินทรีย์กลุ่ม *Pseudomonas* spp. ซึ่งเป็น Facultative anaerobes มีแหล่งออกซิเจนเพื่อใช้เป็นตัวรับอิเล็กตรอนในกระบวนการย่อยสลายมากขึ้น (ธนศิริ, 2548) และจุลินทรีย์จะทำหน้าที่ในการย่อยสลายพอร์มัลดีไฮด์ ซึ่งเป็นสารอินทรีย์ชนิดหนึ่งที่เป็นแหล่งคาร์บอนของจุลินทรีย์ เปลี่ยนไปเป็นสารอนินทรีย์ซึ่งเป็นธาตุอาหารของพืช จากนั้นพืชจะใช้สารอนินทรีย์นี้เป็นธาตุอาหารเพื่อการเจริญเติบโต ดังนั้นหากพบปริมาณจุลินทรีย์มาก จะมีความสัมพันธ์กับกระบวนการย่อยสลายซึ่งจะเกิดขึ้นเป็นจำนวนมากเช่นกัน ส่งผลให้ปริมาณพอร์มัลดีไฮด์ในหน่วยทดลองลดลงนั่นเอง

สรุปผลการวิจัย

การนำตัวดูดซับถ่านชีวภาพ คือ ถ่านกกกลม และถ่านรูปดาบ ผสมกับดินเป็นวัสดุปลูกในระบบบำบัดน้ำเสียแบบอาศัยธรรมชาติช่วยธรรมชาติ เพื่อช่วยเพิ่มประสิทธิภาพในการบำบัดน้ำเสียที่มีพอร์มัลดีไฮด์ปนเปื้อน

จากการทดลองแบบการไหลต่อเนื่อง ทดลองกับน้ำเสียสังเคราะห์ที่มีความเข้มข้นพอร์มัลดีไฮด์ 20 มิลลิกรัม/ลิตร พบว่า สภาวะที่เหมาะสมคือ อัตราส่วนของถ่านชีวภาพต่อดิน เท่ากับ 1:50 ได้ร้อยละการดูดซับเท่ากับ 95.04 และ 93.31 ตามลำดับ ของถ่านกกกลม และถ่านรูปดาบ ที่ผสมดินตามลำดับ และที่อัตราการไหล 10 มิลลิลิตร/นาที่ ได้เบรคทวร์ทเคอร์ฟที่มีจุดเริ่มหมดสภาพ เท่ากับ 300 และ 200 มิลลิลิตร ตามลำดับ และจุดหมดสภาพ เท่ากับ 2,950 และ 1,200 มิลลิลิตร ตามลำดับ ทั้งนี้ถ่านกกกลมเป็นตัวดูดซับพอร์มัลดีไฮด์ได้ดีกว่าถ่านรูปดาบ

เมื่อทำการจำลองระบบหมุนเวียนน้ำเสียและระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียมในหน่วยทดลองขนาดเล็ก ตามหลักการของโครงการแหลมผักเบี้ยฯ โดยเปรียบเทียบหน่วยทดลองในการบำบัดที่ปลูกพืช คือ ต้นกกกลม และต้นรูปดาบ และวัสดุปลูกโดยใช้ถ่านกกกลมผสมดินอัตราส่วน 1:50 พบว่า หน่วยทดลองที่ปลูกต้นกกกลม มีประสิทธิภาพในการกำจัดพอร์มัลดีไฮด์ได้สูงสุดเท่ากับร้อยละ 99.55 ของระบบหมุนเวียนน้ำเสียในสัปดาห์ที่ 1 และระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียมสามารถกำจัดพอร์มัลดีไฮด์ได้โดยเฉลี่ยเท่ากับร้อยละ 94.85 ที่อัตราการไหล 100 มิลลิลิตร/นาที่ ตลอดอายุของพืช นอกจากนี้ในระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียม พบจุดเริ่มหมดสภาพ เท่ากับ 20 ลิตร และพบจุลินทรีย์ *Pseudomonas* spp. จำนวนมากในดินรอบรากพืช และไม่

พบการระเหยของฟอร์มัลดีไฮด์ ดังนั้นจากการพัฒนาระบบหลู่กรองน้ำเสียและระบบพื้นที่ชุ่มน้ำเทียมนี้มีศักยภาพที่สามารถนำไปใช้บำบัดฟอร์มัลดีไฮด์ในน้ำเสียได้

กิตติกรรมประกาศ

ขอขอบคุณโครงการศึกษาวิจัยและพัฒนาสิ่งแวดล้อมแหลมผักเบี้ยอันเนื่องมาจากพระราชดำริ และบริษัท ทีโอซี ไกลคอด จำกัด ที่ได้สนับสนุนทุนในการวิจัย และเอื้อเฟื้อสถานที่ รวมถึงคณะสิ่งแวดล้อม มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ ที่ได้เอื้อเฟื้อห้องปฏิบัติการ สำหรับการวิจัยในครั้งนี้

เอกสารอ้างอิง

- กรมควบคุมมลพิษ. (2551). ฟอร์มัลดีไฮด์. พิมพ์ครั้งที่ 2. กองจัดการสารอันตรายและกากของเสีย กรมควบคุมมลพิษ กระทรวงวิทยาศาสตร์ เทคโนโลยีและสิ่งแวดล้อม, กรุงเทพฯ.
- โครงการศึกษาวิจัยและพัฒนาสิ่งแวดล้อมแหลมผักเบี้ยอันเนื่องมาจากพระราชดำริ. 2550. รายงานสรุปผลวิจัยโครงการศึกษาวิจัยและพัฒนาสิ่งแวดล้อมแหลมผักเบี้ยอันเนื่องมาจาก พระราชดำริ. ตำบลแหลมผักเบี้ย อำเภอบ้านแหลม จังหวัดเพชรบุรี. มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.
- นิพนธ์ ตั้งคณาภรณ์ และกณิตา ตั้งคณาภรณ์. (2550). หลักการการตรวจวิเคราะห์คุณภาพทางเคมี. สำนักพิมพ์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, กรุงเทพฯ.
- ธนีสร์ ปัทมพิฑูร. (2548). การศึกษาแบคทีเรียรอบรากพุทธรักษาธรรมรักษาและจึงแดงที่มีผลต่อประสิทธิภาพการบำบัดน้ำเสียชุมชนเทศบาลเมืองเพชรบุรี จังหวัดเพชรบุรี. วิทยานิพนธ์ปริญญาโท, มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- Attia, A.A., Girgis, B.S. and Fathy, N.A. (2008). Removal of methylene blue by carbons derived from peach stones by H_3PO_4 activation: batch and column studies. *DyesPigments* 76, 282–289.
- Bansal, R.C., Donnet, J.B. and Stoeckli, F. (1988). *Active Carbon*. Marcel Dekker, New York, (Chapter 1).
- Brais, N. (2008). United States Patent, 5,833,740
- Chee, G.J., Nomura, Y. and Karube, I. (1999). Biosenser for the estimation of low biochemical oxygen demand. *Anal Chem. Acta* 379 : 185–191.
- Clark, R.M. and Lykins, B.W. (1999). *Granular Activated Carbon: Design Operation and Cost*. Lewis Pub1. Michigan.
- Fagnani, E., Melios, C.B., Pezza, L. and Pezza, H.R. (2002). Development of spectrophotometric method for the analysis of paraformaldehyde in commercial and industrial disinfectants. *Ecl. Quim. (Sao Paulo)*, v.27.
- Garrido, J.M., Mendez, R. and Lema, J.M. (2000). Treatment of wastewaters from a formaldehyde-urea adhesives factory. Department of Chemical Engineering, University of Santiago de Compostela, Spain.

- Glancer, M. (2001). Aerobic Degradation of Formaldehyde in Wastewater from the Production of Melamine Resins. Faculty of Food Technology and Biotechnology, University of Zagreb, Pierottijeva 6, P.O.B. 625, HR-10 000 Zagreb, Croatia.
- Guo, Y. and Rockstraw, D. A. (2006). Physical and chemical properties of carbons synthesized from xylem, cellulose, and Kraft lignin by H_3PO_4 activation. *Carbon*, 44(8): 1464-1475.
- Henriet, J., Matijn A. and Povlsen H. H. (1995). Analysis of Technical and Formulated Pesticides. CIPAC HANDBOOK volume 1c.
- Hu C., Wang, G., Wu, C. and Wei, C. (2003). Oxidation treatment of formaldehyde-containing wastewater by electro-Fenton method. Environmental Science Institute, South China University of Technology, Guangzhou, China.
- Hu, Z. H. and Yu, H. Q. (2006). Anaerobic digestion of cattail by rumen cultures. *Waste Management*, 26 (11) : 1222-1228.
- Mirdamadi, S., Rajabi, A., Khalilzadeh, P., Norozian, D., Akbarzadeh, A. and Aziz Mohseni, F. (2005). Isolation of bacteria able to metabolize high concentrations of formaldehyde. *Iranian Research Organization for Science & Technology (IROST)*, Iran
- Moortgat, G.K., Slemr, F., Seiler, W. and Warneck, P., (2008). Photolysis of formaldehyde: relative quantum yields of H_2 and CO in the wavelength range 270-360 nm. *Chem. phys. Lett.*, 54: 444-447.

