

## สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ

### 6.1 สรุปผลการวิจัย

1. ปริมาณป্রอกรรวม จากสถานกำจัดมูลฟ้อยอ่อนนุช และแหล่งน้ำบริเวณใกล้เคียงที่ตรวจพบได้เฉลี่ยเท่ากับ 0.523 ในโครงการต่อกรัม ซึ่งสูงกว่าค่าป্রอกรปกติทั่วไป และสูงกว่าปริมาณเฉลี่ยของป্রอกรในดินตะกอนโลก แต่สำหรับสถานกำจัดมูลฟ้อยหนองแขมและแหล่งน้ำบริเวณใกล้เคียงมีค่า 0.297 ในโครงการต่อกรัม ซึ่งสูงกว่าระดับปกติของป্রอกรในดินตะกอนในแหล่งน้ำทั่วไป แต่ต่ำกว่าค่าเฉลี่ยของป্রอกรในดินตะกอนโลก

2. ปริมาณแมลงงานส่วนที่ตรวจพบในสถานกำจัดมูลฟ้อยอ่อนนุช และสถานกำจัดมูลฟ้อยหนองแขม มีปริมาณมากกว่าที่ตรวจพบจากดินตะกอนในแหล่งน้ำทั่วไป และมากกว่าที่ตรวจพบในบึงมักกะสัน ซึ่งน่าจะเกิดจากการปนเปื้อนให้มีแมลงงานส่วนเพิ่มขึ้นจากที่ความมื้อยู่ในธรรมชาติ อาจจะเป็นไปได้ว่าชั้งมีการปลดปล่อยแมลงงานส่วนจากการกระทำของมนุษย์อยู่ แม้กระถ่อมในปัจจุบันอาจจะเป็นไปได้ในเหตุผลเดียวกัน

3. ปริมาณแคดเมียม ตรวจสอบไม่พบในดินตะกอนและในน้ำชีมูลฟ้อย (ธรรมศิริ, 2536) อาจสรุปได้ว่าชั้งไม่มีการชะล้างแคดเมียมจากกองมูลฟ้อยลงสู่แหล่งน้ำธรรมชาติ แต่อ่อนางใด

4. จากปริมาณโลหะหนักที่ตรวจพบนี้ สามารถบอกได้ว่า แนวโน้มในอนาคต อาจจะมีโลหะหนักเหล่านี้เจือปนอยู่ในดินตะกอนเพิ่มมากขึ้นเรื่อย ๆ หากไม่หาแนวทางในการแก้ไข เนื่องจากอัตราการปลดปล่อยของโลหะหนักเป็นไปได้อย่างช้า ๆ ซึ่งจะส่งผลให้ไปสะสมอยู่ในชั้นของดินตะกอน นิผลทำให้ปริมาณโลหะหนักที่สะสมอยู่ในปัจจุบัน เปลี่ยนแปลงลดลงช้าไปอีก เพราะยังมีการเพิ่มโลหะหนักลงสู่แหล่งน้ำอยู่ตลอดเวลา ซึ่งผลดังกล่าวอาจจะก่อให้เกิดอันตรายได้ ในทางการสะมนโลหะหนักในพืช ทั้งพืชบกและพืชน้ำ และสัตว์น้ำดิน

5. โลหะหนักสามารถแพร่กระจายและปนเปื้อนอยู่ในสิ่งแวดล้อมได้ไกลออกไปจากแหล่งกำเนิดมาก ตามทิศทางของกระแสน้ำที่พัดพาตะกอนไป นอกจากนี้ยังขึ้นอยู่กับปัจจัยที่เกี่ยวข้องอื่น ๆ อันได้แก่ ปัจจัยทางกายภาพ เช่น และชีวภาพ (Bautista, 1983) ซึ่งช่วยส่งเสริมให้สภาวะการดูดซับโลหะหนักในดินตะกอนและการแพร่กระจายเป็นไปได้อย่างขึ้น

## 6.2 ข้อเสนอแนะ

1. ในการเก็บตัวอย่างดินตะกอนมาวิเคราะห์หาโลหะหนักนั้น ไม่จำเป็นต้องเก็บบ่อยครั้ง เนื่องจากอัตราการเปลี่ยนแปลงเป็นไปอย่างช้า ๆ และจากการวิจัยพบว่าระหว่างเดือนตุลาคมที่เก็บตัวอย่าง ซึ่งมีปริมาณน้ำในคลองมากและน้อยในช่วงต่างกันนั้น ปริมาณโลหะหนักที่ตรวจพบมีค่าไม่แตกต่างกัน ซึ่งสอดคล้องกับการศึกษาของ พิชาญ สว่างวงศ์, 2525 ที่พบว่า ที่มีความแตกต่างกันของปริมาณโลหะหนักในดินตะกอน ใน 2 ฤดูกาลที่ทำการศึกษา

2. ควรที่จะมีการศึกษาปริมาณโลหะหนักทั้ง 3 ฐานนี้ ในพื้นที่ต่างๆ เช่น ผักกาดเจ ผักบุ้ง ซึ่งชาวบ้านปลูกไว้รับประทานบริเวณคลองพระโขนง และศึกษาถึงการสะสมของโลหะหนักตั้งกล่าวว่า ในปลาซึ่งชาวบ้านเลี้ยงขายเป็นอาชีพ โดยนำน้ำจากคลองมาใช้สำหรับเลี้ยงปลาเพื่อพิจารณาถึงปริมาณโลหะหนักที่เป็นพิษ ที่อาจระบาดสะสมอยู่ในเนื้อเยื่อ ทั้งในพืชและสัตว์ ตามลำดับห่วงโซ่อหารของสิ่งมีชีวิต (Biological Magnification) ดังเช่นจากการศึกษาของมาลี เลาสุกแสน (2528) ได้ตรวจสารปรอทอนทรีในหอยกระพง ในบริเวณปากแม่น้ำเจ้าพระยาตอนล่าง สูงกว่าในดินตะกอนถึง 40 เท่า ซึ่งจากข้อมูลดังกล่าวทำให้เห็นแนวโน้มว่าปรอทอนทรีสามารถเข้าสะสมในสิ่งมีชีวิตได้ถึกกว่าในดินตะกอน

3. ควรจะศึกษาประสีกิจภารกิจการดูดซับโลหะหนักของผักตบชวา ในบริเวณสถานที่ตั้ง มูลฝอยทั้ง 2 สถานที่ เพื่อใช้เป็นเครื่องมือในการช่วยลดปริมาณโลหะหนักที่ตกค้างอยู่ในสิ่งแวดล้อมให้ลดน้อยลงไป

4. มาตรฐานของโลหะหนักต่าง ๆ ในดินตะกอนยังไม่ได้มีการกำหนดขึ้น เนื่องจากมีปัจจัยต่าง ๆ ที่เกี่ยวข้องกับการปนเปื้อนของโลหะหนักในดินตะกอนในแต่ละแห่งไม่เหมือนกัน ปริมาณโลหะหนักที่พบปนเปื้อนอยู่ตามธรรมชาติบริเวณหนึ่ง อาจจะมีค่าสูงกว่าอีกบริเวณหนึ่ง แม้บริเวณนั้นอาจจะไม่ได้รับอิทธิพลของการปนเปื้อนโลหะหนักจากการกระทำของมนุษย์ก็ตาม จึง

สรุปไม่ได้แน่ชัดว่า ปริมาณโลหะหนักที่สะสมอยู่ในดินตะกอนในระดับนี้เป็นปริมาณที่สูงเกินกว่า มาตรฐานแล้ว อาจจะส่งผลให้เกิดอันตรายต่อพืชและสัตว์ รวมถึงมนุษย์ตามลำดับขั้นของห่วงโซ่อาหารได้ ดังนั้น การศึกษาถึงข้อเสนอแนะในข้อ 2 และ 3 จึงควรให้ความสนใจอย่างมาก

5. การศึกษาวิจัยในครั้งนี้พบว่า จากลักษณะของเนื้อดินที่มีลักษณะเป็นโคลน (clay) จะสามารถช่วยให้โลหะหนักถูกดูดซึบอยู่ในดินตะกอนได้มาก ดังนี้ภายในบ่อพักน้ำจะมีลักษณะของสถานที่กำจัดมูลฝอยอ่อนนุ่มและหน่องแน่น ควรจะออกแบบโดยให้มีการปรับสภาพผิวน้ำขึ้นดิน ตะกอนภายในบ่อ และห้ามขบบ่อด้วยโคลน ซึ่งเมื่อน้ำจะมีลักษณะของจากกองขยะไหลลงสู่บ่อพักนี้ ก่อนออกสู่แหล่งน้ำธรรมชาติ บ่อพักน้ำจะมีลักษณะของน้ำเสียจากกองมูลฝอย ให้สะสมอยู่ในดินตะกอนภายในบ่อ นอกจากนี้ควรปรับสภาพน้ำจะมีลักษณะของภายในบ่อ โดยอาจจะแบ่งบ่อพักน้ำจะมีลักษณะเป็น 2 บ่อ ซึ่งมีก่อเขื่อนต่อ กัน บ่อที่ 1 ปรับ pH ของน้ำในบ่อให้ pH สูงกว่า 7 เพื่อโลหะหนักต่าง ๆ ที่สามารถติดตะกอนได้ หรือไม่สามารถละลายอยู่ในน้ำจะมีลักษณะ ในสภาพที่เป็นเบส จะได้ติดตะกอนลงสู่ท้องน้ำหมุดโคลนด้านท้องน้ำจะดูดซึบไว้ แต่จากการศึกษาของชาร์ลส์ (2536) พบว่า สภาพน้ำจะมีลักษณะ pH สูงกว่า 7 อยู่แล้ว และเมื่อผ่านน้ำจะมีลักษณะของจากบ่อที่ 1 ไปสู่บ่อที่ 2 ก็ปรับสภาพน้ำจะมีลักษณะในบ่อที่ 2 ให้มี pH ต่ำกว่า 7 โดยอาจจะใช้วิธีการเพิ่มออกซิเจน เพื่อให้กระบวนการย่อยสลายอินทรียสารของจุลินทรีย์เปลี่ยนแปลง pH ของน้ำจะมีลักษณะให้ลดต่ำลงได้ เพื่อก่อให้โลหะหนักตัวที่ไม่สามารถติดตะกอนในสภาพเบส แต่สามารถติดตะกอนได้ในสภาวะที่เป็นกรด จะสามารถติดตะกอนลงสู่ท้องน้ำได้ภายในบ่อที่ 2 นี้ นอกจากนี้ทั้ง 2 บ่อ ก็จะมีปริมาณอินทรีย์สาร และค่า CEC สูงอยู่แล้ว ซึ่งจะส่งผลให้โลหะหนักติดตะกอนได้ดีขึ้น ซึ่งอาจจะส่งผลทำให้ปริมาณน้ำจะมีลักษณะเป็นยาล็อกห้องกลดน้อยลง ก่อนจะผ่านเข้าสู่ระบบบำบัดน้ำเสีย เพื่อกำจัดสมบัติกางเมืองน้ำจะมีลักษณะ สี กลิ่นและเพิ่มปริมาณออกซิเจนให้ได้ตามมาตรฐานคุณภาพน้ำทั้ง ก่อนปล่อยออกสู่แหล่งน้ำธรรมชาติต่อไป

6. ควรที่จะได้มีการศึกษาวิจัย และตรวจสอบข้อมูลปริมาณโลหะหนักภายในสถานที่กำจัด มูลฝอยและบริเวณแหล่งน้ำใกล้เคียง ทั้งในน้ำและในดินตะกอนเป็นระยะ ๆ เพื่อให้มีการออก率为เบื้องต้นแก้ไขได้กันท่วงที่ต่อไปนี้

7. ประชาชนยังขาดความรู้ความเข้าใจที่ถูกต้องเกี่ยวกับมูลฝอยอันตรายจากบ้านเรือน เช่น จากหลอดไฟฟ้าฟลูออเรสเซนต์ หรือถ่านไฟฉายต่าง ๆ และแบบเตอร์เจ้ากรรณ์ ผู้ที่มีหน้าที่

เกี่ยวข้องจึงควรส่งเสริม ความรู้ความเข้าใจ เกี่ยวกับปัญหาดูดฟอยเหล่านี้ซึ่งอาจก่อให้เกิดปัญหานลพิษขึ้นแก่ประชาชนทั่วไป และขอความร่วมมือจากเอกชนในการกำจัดหากของเสีย

8. ความมีการควบคุมให้มีการแยกน้ำดูดฟอยอันตรายจากบ้านเรือนให้ปะปนกับน้ำดูดฟอยจากชุมชน

9. สำหรับน้ำดูดฟอยอันตรายจากโรงงานอุตสาหกรรม เช่น แบตเตอรี่ ควรแจ้งหรือติดต่อประสานงานกับกรมโรงงานอุตสาหกรรม

10. สถานกำจัดน้ำดูดฟอยอ่อนนุชความมีการปรับปรุงซ่อมแซม ระบบบำบัดน้ำเสียให้ใช้งานได้ดังเดิม เพื่อเพิ่มประสิทธิภาพในการกำจัดน้ำดูดฟอยต่าง ๆ ตามที่ได้เสนอไว้ในข้อ 5 ได้มากยิ่งขึ้น

11. สำหรับเทศบาลเมืองอื่นๆ ที่ไม่มีระบบบำบัดน้ำเสียจากกองน้ำดูดฟอยเฉพาะสามารถใช้บ่อบำบัดน้ำเสียแบบ oxidation pond แทนได้

12. ควรจะมีการศึกษาถึงเบื้องต้นของการแพร่กระจายตัวของโลหะหนักเหล่านี้ (Metal Balance) ในตินตะกอน เพื่อให้เห็นถึงทิศทางการแพร่กระจายตัวของโลหะหนักได้ชัดเจนยิ่งขึ้น



ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย