

บทที่ 5

สรุปผลการวิจัยและข้อเสนอแนะ

สรุปผลการวิจัย

1. ผลการทดลองการศึกษาการนำบัดน้ำที่มีการปนเปื้อนของโลหะหนัก โดยใช้ชี้เก้าลอยจากเหมืองแม่เมะ จังหวัดลำปาง และในกรุงรัตนโกสินทร์ทดลองนำบัดโลหะ 3 ชนิด ได้แก่ นิกเกิล แคนเดเมียม และตะกั่ว จากการทดลองแปรเปลี่ยนปริมาณชี้เก้าลอยที่ใช้ พบว่าชี้เก้าลอยมีความสามารถในการกำจัดโลหะทั้ง 3 ชนิดแตกต่างกัน ดังต่อไปนี้ สำหรับการกำจัดนิกเกิล ปริมาณชี้เก้าลอยที่เหมาะสมคือ 1 เปอร์เซ็นต์ ส่วนแคนเดเมียม และตะกั่ว ปริมาณชี้เก้าลอยที่เหมาะสมคือ 2.5 และ 1 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ ได้ค่าปริมาณการดูดซึบโลหะหนักต่อกรัมชี้เก้าลอย เท่ากับ 3.65, 0.32 และ 3.79 มิลลิกรัมต่อกรัมชี้เก้าลอย ตามลำดับ

2. การทดลองในขั้นการหาค่าพีอีชและเวลาที่เหมาะสมในการกำจัดโลหะหนักทั้ง 3 ชนิด

สำหรับการกำจัดนิกเกิลพบว่า เมื่อใช้ความเข้มข้นเริ่มต้นเท่ากับ 40 มิลลิกรัมต่อลิตร ประสิทธิภาพในการกำจัดที่เวลากรุณามาตรฐานเท่ากับร้อยละ 99.52 เมื่อค่าพีอีชเท่ากับ 10 และเวลาในการกรุณามาตรฐาน 10 นาที แต่เมื่อความเข้มข้นเริ่มต้นลดลง เท่ากับ 10 และ 1 มิลลิกรัมต่อลิตร มีความสามารถจะใช้ค่าพีอีชเท่ากับ 9 และ 8 ตามลำดับ โดยใช้เวลา 10 นาที ซึ่งจะมีประสิทธิภาพในการกำจัดเท่ากับร้อยละ 98.68 และ 84.62 ตามลำดับ เนื่องจากให้ค่าปริมาณนิกเกิลที่เหลือต่ำกว่าในมาตรฐานน้ำทั้งสองกรณีของงานคุณภาพงานคุณภาพ

กรณีการกำจัดแคนเดเมียมพบว่า เมื่อใช้ความเข้มข้นเริ่มต้นเท่ากับ 10 มิลลิกรัมต่อลิตร ที่พีอีช 10 และกรุณามาตรฐาน 30 นาที แม้ว่ามีประสิทธิภาพในการกำจัดร้อยละ 99.12 ก็ยังไม่สามารถนำบัดให้ปริมาณแคนเดเมียมต่ำกว่ามาตรฐานน้ำทั้งได้ แต่เมื่อความเข้มข้นเริ่มต้นลดลง เท่ากับ 1 และ 0.1 มิลลิกรัมต่อลิตร ที่ค่าพีอีชเท่ากับ 10 เช่นกัน โดยจะให้ค่าปริมาณโลหะหนักที่เหลือต่ำกว่าในมาตรฐานน้ำทั้ง ซึ่งมีประสิทธิภาพในการกำจัดเท่ากับร้อยละ 98.15 และ 81.82 ตามลำดับ

กรณีการกำจัดตะกั่วพบว่า เมื่อใช้ความเข้มข้นเริ่มต้นเท่ากับ 40 มิลลิกรัมต่อลิตร ประสิทธิภาพในการกำจัดที่เวลากรุณามาตรฐานเท่ากับร้อยละ 99.55 เมื่อค่าพีอีชเท่ากับ 10 และเวลาในการกรุณามาตรฐาน 5 นาที แต่เมื่อความเข้มข้นเริ่มต้นลดลง เท่ากับ 10 และ 1 มิลลิกรัมต่อลิตร ค่าพีอีช ที่เหมาะสมเท่ากับ 10 และ 7 โดยใช้เวลาเท่ากับ 5 และ 30 นาที ตามลำดับ โดยจะให้ค่าปริมาณโลหะหนัก

ที่เหลือต่ำกว่าในมาตรฐานน้ำทิ้ง และมีประสิทธิภาพการกำจัดเท่ากับร้อยละ 98.23 และ 89.11 ตามลำดับ

3. การทดสอบการละลายของโลหะ เพื่อทดสอบเสถียรภาพของตะกอนที่เกิดขึ้น พบว่า ปริมาณโลหะที่ละลายย้อนกลับมาในสารละลายมีค่าสูง ดังนั้นในกรณีเมื่อบำบัดน้ำที่มีโลหะหนักปนเปื้อน โดยใช้เขี้ยวแล้วควรจะต้องคำนึงถึงการจัดการตะกอนที่เกิดขึ้นด้วย เช่นการนำไปทำลายฤทธิ์โดยกระบวนการการทำให้เป็นก้อน(solidification)ต่อไป

ข้อเสนอแนะ

1. ศึกษาการบำบัดน้ำทิ้งที่มีการปนเปื้อนของโลหะหนักชนิดอื่น โดยใช้เขี้ยวแล้อย
2. ควรศึกษาการนำกากตะกอนที่เกิดขึ้นไปทำลายฤทธิ์ก่อนเข็น Fixation ที่จะนำไปฝังอย่างถูกต้องตามหลักวิชาการ เพื่อไม่ให้เกิดการละลายกลับออกมาน้ำสูญสิ่งแวดล้อมได้อีก
3. ควรมีผลการทดลองที่ได้ไปประยุกต์กับการทดลองในระดับที่ใหญ่ขึ้น เพื่อสำหรับนำไปใช้กับการบำบัดน้ำเสียในระบบจริง
4. ศึกษาการนำเขี้ยวแล้อยไปบำบัดน้ำเสียที่มีโลหะหนักหลายชนิดปนกัน เพื่อทดสอบคุณภาพของโลหะหนักชนิดใดมีประสิทธิภาพการกำจัดสูง โดยใช้ปริมาณเขี้ยวแล้อยต่ำ
5. ศึกษาอิทธิพลของขนาดอนุภาคของเขี้ยวแล้อยที่มีต่อประสิทธิภาพของการบำบัด