

ชื่อปริญญาบัณฑิต “ประศิทธิภาพของกระบวนการผลิตน้ำดื่ม”

ภาควิชาเคมีกรรมวิทยา คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยอุบลราชธานี ปีการศึกษา 2546

โดย นายมนต์ สามหม้อ รหัสประจำตัว 43131556

อาจารย์ที่ปรึกษา ดร.วัลยา วิริยเสนกุล

อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม ดร.สุพัฒน์พงษ์ มัตราช

บทคัดย่อ

โครงการนี้เป็นการประเมินประสิทธิภาพของกระบวนการผลิตน้ำดื่ม ซึ่งในกระบวนการผลิตประกอบด้วย สารเรซินประจุบวก สารเรซินประจุลบ สารแมงกานีสและสารคาร์บอน การทดลองเป็นแบบการทดสอบไม่ต่อเนื่องซึ่งนำเข้าเครื่องเบี่ยงเบ็ดตลอด 24 ชั่วโมง นำด้าวอย่างได้มาจากการชุมชนลับแล ถูกอ่าวรินชำราบ จังหวัดอุบลราชธานี การทดสอบพบว่าสารเรซินประจุบวกใช้กำจัดแคลเซียม แมgnีเซียมและความคงด้วยของน้ำได้ดีซึ่งความเข้มข้นที่ได้ออยู่ในเกณฑ์มาตรฐานน้ำดื่ม เรซินประจุลบใช้กำจัดซัลเฟตและไนเตรต ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับการถังสารเรซินประจุลบ ด้วยสารไฮโดรคลอริกที่ 10% ก่อนการใช้งาน ส่วนชาตุเหล็กและแมงกานีสสามารถกำจัดได้โดยแมงกานีส ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับน้ำหนักของสารแมงกานีสที่ใช้ จากการทดลองพบว่าการคุณภาพของสารเหล็กและแมงกานีสมีค่าลดลง เมื่อน้ำหนักของสารแมงกานีสเพิ่มขึ้น สารละลายน้ำอินทรีย์ ในน้ำสามารถกำจัดได้โดยการคุณภาพน้ำของสารอินทรีย์ที่มีค่าต่ำและสม่ำเสมอในแหล่งน้ำดินที่ใช้ เนื่องจากความเข้มข้นของสารอินทรีย์ที่มีค่าต่ำและสม่ำเสมอในแหล่งน้ำดินที่ใช้

Project Title "Performance of Drinking Water Process"

Department of Civil Engineering, Faculty of Engineering, Ubonratchathani University 2003

By Mr.Montri Sammor ID. 43131163

Project Advisor Dr. Vonlaya Viriyasenakul

Dr. Supatpong Mattaraj

Abstract

This project was designed to evaluate the performance of drinking water process. This process includes four different materials such as cation exchange resin, anion exchange resin, manganese, and carbon. Each material was determined by 24-hr batch test procedure shaking. Source water was obtained from Lablae community, warinchumrab, Ubonratchathanee. The experimental results revealed that cation exchange resin could remove calcium, magnesium, and hardness concentration effectively. The concentrations of these parameters were also found within the drinking water standard. Anion exchange resin could remove sulfate and nitrate efficiently but it depended on regeneration of anion exchange resin by hydrochloric acid 10% (HCl) before used. Iron and manganese concentrations could be removed by manganese, depending on weight of manganese used. The adsorbed iron and manganese decreased with increasing the weight of manganese. Natural organic matter can be adsorbed effectively by carbon. However, it was observed that increased weight of carbon decreased an adsorbed capacity due to relatively low and constant dissolved organic carbon in source water.

กิตติกรรมประกาศ

ผู้เขียนขอขอบพระคุณ บุคลากรดังต่อไปนี้ที่ได้ช่วยให้ปริญญาดิษณ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงไปได้ด้วยดี

- ดร.วัลยา วิริยเสนกุล อาจารย์ที่ปรึกษาปริญญาดิษณ์ฉบับนี้ ที่ให้คำแนะนำที่เป็นประโยชน์ต่อการทำปริญญาดิษณ์
- ดร.สุพัฒน์ พัตรช อาจารย์ที่ปรึกษาร่วมปริญญาดิษณ์ฉบับนี้ ที่เสียสละเวลาให้คำปรึกษาและคำแนะนำในการทำปริญญาดิษณ์
- คุณยุภาพร อำนาจ ที่ให้ความช่วยเหลือในเรื่องของอุปกรณ์ในการทดลอง
- อาจารย์ประจำห้องปฏิบัติการทุกท่านที่ให้คำปรึกษาการใช้เครื่องมือและอุปกรณ์
- คุณพ่อและคุณแม่ที่มอบโอกาสที่ดีให้มาศึกษาในสถาบันแห่งนี้ มอบกำลังทรัพย์สินและกำลังใจในการทำปริญญาดิษณ์ฉบับนี้