ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์

อิทธิพลของน้ำยาฆ่าเชื้อต่อสมรรถนะของถังเติมเข้าถ่าย ออกแบบลำดับต่อเนื่อง

ชื่อผู้เขียน

นางสาว กุลยา กัลยาราษฎร์

วิศวกรรมศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาวิศวกรรมสิ่งแวดล้อม

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

รศ. ดร. ศุวศา กานตวนิชกูร ประธานกรรมการ รศ. สมใจ กาญจนวงศ์ กรรมการ ดร. สุรพงษ์ วัฒนะจีระ กรรมการ

## บทคัดย่อ

การวิจัยครั้งนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาอิทธิพลของน้ำยาฆ่าเชื้อ Savion , Giutaraldehyde และ Sodium Hypochlorite ต่อประสิทธิภาพการทำงานของถังเติมเข้าถ่ายออกแบบลำดับต่อเนื่อง (Sequencing Batch Reactor , SBR ) การทดลองนี้ใช้แบบจำลองเอสบีอาร์ ขนาด 12 ลิตร จำนวน 3 ถัง บำบัดน้ำเสียสังเคราะห์ที่ผสมน้ำยาฆ่าเชื้อ โดยถังปฏิกิริยาที่ 1 จะเติมน้ำยาฆ่าเชื้อ Savion ลงไปในน้ำเสียสังเคราะห์ ส่วนถังปฏิกิริยาที่ 2 และ 3 จะเติมน้ำยาฆ่าเชื้อ Glutaraldehyde และ Sodium Hypochlorite ตามลำดับ โดยทุกถังปฏิกิริยาได้ทำการทดลองโดย ควบคุมให้มีเวลาเก็บกักตะกอน 3 , 5 , 10 และ 15 วัน โดยที่แต่ละเวลาเก็บกักตะกอนได้ทำการทดลองเติมน้ำยาฆ่าเชื้อลงในน้ำเสียสังเคราะห์ที่ระดับความเข้มข้นเริ่มต้น 20 ppm. และทุก ๆ 10 วัน จะเพิ่มระดับความเข้มข้นมากขึ้นเรื่อย ๆ เป็น 40 , 80 , 160 , 320 และ 640 ppm. หรือจนกว่า ระบบจะทำงานล้มเหลว

ผลการศึกษาพบว่าเมื่อมีการเติมน้ำยาฆ่าเชื้อทั้ง 3 ชนิดลงไปในระบบ ประสิทธิภาพการ บำบัดสารอินทรีย์คาร์บอนในรูป COD และในโตรเจน จะลดลงตามระดับความเข้มข้นของน้ำยาฆ่า เชื้อที่สูงขึ้น โดยเริ่มเห็นได้ชัดเจนเมื่อความเข้มข้นสูงถึง 80 ppm. โดยเฉพาะเมื่อมีระยะเวลาเก็บกัก ตะกอนที่สั้น นอกจากนี้ผลของน้ำยาฆ่าเชื้อยังทำให้จุลินทรีย์ไม่สามารถตกตะกอนได้ดี มีการเกิด Pin floc ขึ้นเป็นจำนวนมาก และจะเกิดมากขึ้นตามความเข้มข้นของน้ำยาฆ่าเชื้อที่สูงขึ้นการทดลอง ที่ระยะเวลาเก็บกักตะกอน 15 วัน พบว่าประสิทธิภาพการบำบัด COD และ ไนโตรเจนจะดีที่สุด และระบบสามารถทนต่อระดับความเข้มข้นของน้ำยาฆ่าเชื้อทั้ง 3 ชนิดได้สูงที่สุด คือที่ระดับ 640 ppm. สำหรับการบำบัดฟอสฟอรัสนั้น พบว่าน้ำยาฆ่าเชื้อทั้ง 3 ชนิด ไม่มีผลต่อประสิทธิภาพการ บำบัดฟอสฟอรัส และประสิทธิภาพการบำบัดจะเกิดได้ดีกว่าที่ระยะเวลาการเก็บกักตะกอนที่สั้น

การศึกษาผลของน้ำยาฆ่าเชื้อทั้ง 3 ชนิดต่อค่าคงที่จลน์ศาสตร์ของจุลินทรีย์ในระบบแบบถัง เท พบว่าค่า Υ, k และ μ<sub>m</sub> มีค่าลดลงตามระดับความเข้มข้นของน้ำยาฆ่าเชื้อที่เพิ่มสูงขึ้น ส่วนค่า k<sub>d</sub> และ K<sub>s</sub> จะมีค่ามากขึ้นตามระดับความเข้มข้นของน้ำยาฆ่าเชื้อที่สูงขึ้น Thesis Title

Effects of Disinfectants on Performance of

a Sequencing Batch Reactor

Author

Miss Kullaya Kanlayaras

M.Eng.

**Environmental Engineering** 

Examining committee:

Assoc.Prof.Dr. Suwasa Kantawanichkul

Chairman

Assoc.Prof. Somjai

Karnchanawong

Member

Dr. Surapong

Watanajira

Member

## Abstract

The objective of this study was to determine the effects of Savlon, Gluataraldehyde and Sodium Hypochlorite on Performance of Sequencing Batch Reactor. Three lab scale reactors of 12 litres in volume were used to treat synthetic wastewater contained different disinfectants. Reactor No. 1 was fed with synthetic wastewater and Savlon. Reactor No. 2 and No. 3 were fed synthetic wastewater mixed with Glutaraldehyde and Sodium Hypochlorite respectively. The sludge retention time (SRT) was controlled at 3,5,10 and 15 days. The concentration of disinfectants were increased gradually from 20 ppm. to 40,80,160,320 and 640 ppm. every 10 days or until the system failed to operate.

The results indicated that after adding disinfectants into the system, the removal efficiency of COD and nitrogen were decreased when the disinfectant concentrations were increased. At concentration level of 80 ppm, the system started to failed. Moreover the effect of disinfectants concentration on settling characteristics

of sludge was observed. Pin floc in the effluent was appeared at the high concentration level. At SRT of 15 days, the highest removal efficiency of COD and nitrogen were obtained and the system could tolerated to the highest concentration of 640 ppm. The disinfectants were not affected significantly for the removal efficiency of phosphorus. However at the short SRT, the highest removal efficiency of phosphorus was observed.

The study of the effect of 3 disinfectants on kinetic constant in batch system found that the values of Y , k and  $\mu_{m}$  were decreased with the concentration level increased. The values of  $k_{d}$  and  $k_{s}$  were increased when concentration increased.