พงศ์ธร แสงชูติ : การกำจัดกรดฮาโลอะซิติก (HAAs) ในน้ำประปาด้วยกระบวนการสร้าง และรวมตะกอนร่วมกับการดูดซับด้วยถ่านกัมมันต์ (REMOVAL OF HALOACETIC ACIDS (HAAs) IN WATER SUPPLY BY COAGULATION - FLOCCULATION AND ACTIVATED CARBON ADSORBTION PROCESSES) อาจารย์ที่ปรึกษา : ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.ประพัฒน์ เป็นตามวา, 171 หน้า

กรดฮา โลอะซิติก (HAAs) เป็นสารพลอยได้จากกระบวนการฆ่าเชื้อโรคในน้ำประปาที่มีศักยภาพ ในการก่อมะเร็ง การศึกษานี้มีวัตถุประสงค์เพื่อกำจัดกรดฮาโลอะซิติก (HAA5)ในน้ำประปาด้วย กระบวนการสร้างและรวมตะกอนร่วมกับกา<mark>รดู</mark>ดซับด้วยถ่านกัมมันต์แบบเกล็ดชนิด Coconut shell activated carbon (GAC) โดยแบ่งการทดลองออกเป็น 3 ขั้นตอน ได้แก่ 1) การศึกษาคุณลักษณะน้ำของ ระบบผลิตน้ำประปาจากมหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี หมู่บ้านโคกกรวด และหมู่บ้านหนองรังกา 2) การทดลองแบบทีละเทเพื่อศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการกำจัดความขุ่น และสารอินทรีย์ละลายน้ำ (DOC) รวมทั้งศึกษาความสามารถการดูดซับ HAA, ของ GAC และ 3) การทดลองแบบคอลัมน์เพื่อศึกษา ประสิทธิภาพการบำบัด HAA₅ ด้วยอัตร<mark>าการ</mark>ไหล และชั้<mark>นค</mark>วามสูงของ GAC ผลการศึกษาคุณลักษณะของ น้ำประปาของทั้ง 3 ระบบผลิตน้ำ<mark>ประ</mark>ปาพบว่ามีค่าคลอ<mark>รีนอิ</mark>สระคงค้างสูงเกินมาตรฐานที่กำหนดไว้ ในช่วง 0.20 - 0.50 มิลลิกรัมต่อลิต<mark>ร โ</mark>ดยพบอยู่ในช่วง 0.53 - <mark>2.7</mark>8 มิลลิกรัมต่อ**ลิตร และพบปริมาณค**วาม เข้มข้น ${
m HAA}_s$ ในน้ำประปาของโรงอาหารกาสะลองคำ หอพักสุรนิเวศ 13 หมู่บ้านโคกกรวด และหมู่บ้าน หนองรังกาสูงเกินค่ามาตรฐานน้ำดื่มที่ US.EPA. กำหนดไว้ที่ 60 ใมโครกรัมต่อลิตร โดยพบอย่ในช่วง 68.63 - 347.34 ใมโครกรัม<mark>ต่อถิตร สำหรับการศึกษาแบบที่ละเทสารสร้างตะกอน PACI ที่ความเข้มข้น</mark> 30 มิลลิกรัมต่อลิตร ร่วมกับ<mark>สารช่วยสร้างตะกอน Cationic Polymer ที่</mark>ความเข้มข้น 0.5 มิลลิกรัมต่อลิตร มีประสิทธิภาพดีที่สุดในการก<mark>ำจัดความขุ่นร้อยละ 96.84 และมีป</mark>ระสิทธิภาพกำจัด DOC ร้อยละ 64.42 และส่งผลทำให้สามารถลดการเกิด ${
m HAA}_{\scriptscriptstyle S}$ ได้ร้อยละ 66.66 นอกจากนี้การกำจัด ${
m HAA}_{\scriptscriptstyle S}$ โดยการดูดซับด้วย GAC ให้ค่าความสามารถในการคูดซับแบบใอโซเทิร์มของแลงเมียร์ 54.95 ไมโครกรัมต่อกรัม และ ผลการศึกษาแบบคอลัมน์พบว่าอัตราเร็วการใหลที่ช้า และชั้นความสูงของ GAC ที่เพิ่มขึ้นทำให้มี ประสิทธิภาพการกำจัด ${
m HAA}_s$ เพิ่มขึ้น โดยมีค่าความสามารถการดูดซับ ${
m HAA}_s$ ในคอลัมน์เท่ากับ 36.68 ใมโครกรัมกรัมต่อกรัม และมีอายุการใช้งาน 23.8 ชั่วโมง ผลการศึกษาทั้ง 3 การทดลองสามารถใช้ เป็นข้อมูลพื้นฐานสำหรับการนำไปประยุกต์ใช้ในระบบผลิตน้ำประปาเพื่อลดการเกิดและกำจัด ${
m HAA}_{
m s}$ ที่ ส่งผลกระทบต่อสุขภาพอนามัยของประชาชน

สาขาวิชา <u>วิศวกรรรมสิ่งแวคล้อม</u> ปีการศึกษา 2560

ลายมือชื่อนักศึกษา พงชิญ ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา บรรคาม ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม PHONGTHON SAENGCHUT: REMOVAL OF HALOACETIC ACIDS

(HAAs) IN WATER SUPPLY BY COAGULATION - FLOCCULATION

AND ACTIVATED CARBON ADSORBTION PROCESSES. THESIS

ADVISOR: ASST. PROF. PRAPAT PENTAMWA, Ph.D., 171 PP.

HALOACETIC ACIDS/ COAGULATION - FLOCCULATION PROCESS/ ADSORPTION PROCESS

Haloacetic acids (HAAs) is disinfection by products (DBPs), having the potential to be carcinogenicity cancer. The purposes of this study were removed the 5 types of HAAs (HAA₅) in water supply by coagulation-flocculation process and adsorption process by granular coconut shell activated carbon adsorbent (GAC). The experiments were divided into three steps: 1) to study water characteristics of the water treatment systems namely Suranaree University of Technology, Khok Kruat village and Nongrungka village 2) to determine the optimum conditions (batch experiment) for remove turbidity and dissolved organic carbon (DOC) including to study HAA5 adsorption capacity of GAC and 3) to determine the removed efficiency of HAA₅ (column experiment) by investigate flow rate and bed height factor of GAC. Results showed that the water characteristics of 3 water treatment systems of residuals chlorine were found between 0.53 - 2.78 mg/L which higher than the standard set of 0.20 - 0.50 mg/L. They also found the high concentration of HAA₅ in water at the Kasalongkum canteen, dormitory No.13, Khok Kruat village and Nongrungka village with the US.EPA. standard set of 60 µg/L that found in the range of 68.63 - 347.34 µg/L. For batch experiment, the highest removal efficiency of turbidity and DOC by using PACl with the concentration of 30 mg/L and cationic polymer with the concentration of 0.5 mg/L, found at 96.84% and 62.42% respectively. By this following process, it could also removed 66.66% of HAA5. The adsorptive capacity by Langmuir isotherm calculation was 54.95 μ g/g. The column experiment showed that at both lower flow rate and bed height of GAC increasing the best removal to HAA5 and also found that adsorption capacity for HAA5 was 36.68 μ g/g with the service time to 23.8 hours. The result from three experiments can be used as the baseline data in water treatment process application for removing HAA5 which affected to human health.



School of **Environmental Engineering**

Academic Year 2017

Student's Signature ______

Advisor's Signature _

Co-Advisor's Signature _