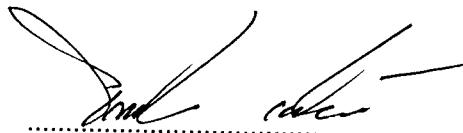
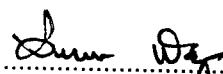


ชื่อวิทยานิพนธ์ การนำสารสัมอจากตะกอนในกระบวนการดักตะกอน
ของระบบผลิตน้ำประปา

ชื่อผู้ทำวิทยานิพนธ์ นายสายัณฑ์ แก้วบุญเรือง
คณะกรรมการที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์


.....ประธานกรรมการ
(รองศาสตราจารย์ชรัสชัย เนียร์วิทูรย์)


.....กรรมการ
(รองศาสตราจารย์ศุภฤกษ์ สินสุพรรณ)


.....กรรมการ
(ดร. จิราพร เอียววงศ์)

บทคัดย่อ

การวิจัยนี้ เป็นการศึกษาวิจัยเชิงทดลองในห้องปฏิบัติการ (Laboratory Experimental Research) มีวัตถุประสงค์เพื่อหาอายุของตะกอนและพีเอชที่เหมาะสม ในการนำสารสัมในรูป อลูมินาออกจากตะกอนของระบบผลิตน้ำประปา ของโรงกรองน้ำบ้านโกทา การประปาขอนแก่น โดยการสร้างตัวอย่างตะกอนขึ้นในห้องปฏิบัติการและเก็บตัวอย่างตะกอนจริงในถังตักตะกอน ณ วันเดียวกัน เปรียบเทียบกันตามอายุของตะกอน 1-30 วัน ใช้กรดซัลฟูริกปรับค่าพีเอชของ ตัวอย่างตะกอนให้เป็น 0.5, 1.0, 1.5, 2.0, 2.5 และ 3.0 ตามลำดับ วิเคราะห์สารสัมจากตะกอน ในแต่ละวัน ในรูปของอลูมิโนแรอร้อยละของน้ำหนัก ตามวิธีการตรวจสอบคุณภาพมาตรฐาน ผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมสารสัม (มอก.165-2528)

ผลการทดลอง พบว่า ปริมาณสารสัมที่ตักค้างในตัวอย่างตะกอนสร้างมีค่าสูงสุด เมื่อ ตะกอนอายุ 15 วัน ร้อยละ 0.07060 ค่าเฉลี่ย 0.03818 ± 0.01679 และตัวอย่างตะกอนจริงเมื่อ ตะกอนอายุ 16 วัน ร้อยละ 0.10140 ค่าเฉลี่ย 0.03230 ± 0.01660 และเมื่อนำสารสัมออกจาก ตะกอนในแต่ละวัน พบว่า ตัวอย่างตะกอนสร้างสามารถนำสารสัมออกได้มากที่สุดเมื่อตะกอน อายุ 10 วัน พีเอช 0.5 ร้อยละ 0.95300 ค่าเฉลี่ย 0.17900 ± 0.15700 และตัวอย่างตะกอนจริง ได้มากที่สุด เมื่อตะกอนอายุ 24 วัน พีเอช 0.5 ร้อยละ 0.51900 ค่าเฉลี่ย 0.12700 ± 0.11300

เมื่อเปรียบเทียบการนำสารสัมอกรจากตัวอย่างตะกอนสร้าง และตัวอย่างตะกอนจริงในแต่ละวัน พบว่า ที่ระดับความเชื่อมั่น 95% ที่พีอีชเดียวกัน ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$) เมื่อเปรียบเทียบในตะกอนชนิดเดียวกันแต่ต่างพีอีชกันในแต่ละวัน พบว่า ที่ระดับความเชื่อมั่น 95% การนำสารสัมอกรจากตัวอย่างตะกอนสร้างและตัวอย่างตะกอนจริง ที่พีอีช 1.0 และ 0.5 มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P<0.05$) และที่พีอีช 0.5 สามารถนำสารสัมอกรจากตะกอนได้มากกว่าที่พีอีช 1.0 เมื่อเปรียบเทียบในตะกอนชนิดเดียวกัน แต่ต่างพีอีชกันในแต่ละวัน พบว่า ที่ระดับความเชื่อมั่น 95% การนำสารสัมอกรจากตัวอย่างตะกอนสร้างและตัวอย่างตะกอนจริงที่พีอีช 1.0 และ 0.5 มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P<0.05$) ทั้ง 2 ตัวอย่าง ทั้งตัวอย่างตะกอนสร้างและตัวอย่างตะกอนจริง โดยพีอีช 0.5 สามารถนำสารสัมอกรจากตะกอนได้มากกว่าที่พีอีช 1.0 เมื่อพิจารณาถึงประสิทธิภาพการนำสารสัมอกรจากตะกอนในแต่ละวัน พบว่า ตัวอย่างตะกอนสร้างได้ค่าสูงสุดที่ตะกอนอายุ 14 วัน พีอีช 2.5 ร้อยละ 0.85080 รองลงมาที่ตะกอนอายุ 17 วัน พีอีช 3.0 ร้อยละ 0.79110 ค่าเฉลี่ย 0.10752 ± 0.15118 และตัวอย่างตะกอนจริงได้ค่าสูงสุดที่ตะกอนอายุ 10 วัน พีอีช 3.0 ร้อยละ 0.55590 รองลงมา เมื่อตะกอนอายุ 16 วัน พีอีช 2.5 ร้อยละ 0.50660 ค่าเฉลี่ย 0.08200 ± 0.11090 เมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพการนำสารสัมอกรจากตัวอย่างตะกอนสร้างและตัวอย่างตะกอนจริงในแต่ละวัน พบว่า ที่ระดับความเชื่อมั่น 95% ประสิทธิภาพการนำสารสัมอกรจากตัวอย่างตะกอนสร้างและตัวอย่างตะกอนจริงที่พีอีชเดียวกันในแต่ละวัน ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$) และเมื่อเปรียบเทียบประสิทธิภาพการนำสารสัมอกรจากตัวอย่างตะกอนชนิดเดียวกัน เมื่อใช้กรดซัลฟูริกปรับพีอีช 2.5 และพีอีช 3.0 ในแต่ละวัน พบว่า ที่ระดับความเชื่อมั่น 95% ประสิทธิภาพการนำสารสัมอกรจากตัวอย่างตะกอนแต่ละชนิดที่พีอีชต่างกัน ในแต่ละวัน ไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติอย่างมีนัยสำคัญ ($P>0.05$) ดังนั้น จึงควรใช้ที่พีอีช 3.0 ซึ่งทำให้การใช้กรดซัลฟูริกน้อยกว่า ประหยัดกว่าและปลอดภัยกว่า

การศึกษานี้ แสดงให้เห็นว่า อายุของตะกอนที่เหมาะสม ในการนำสารสัมอกรจากตะกอน คือ ประมาณไม่เกิน 14 วัน พีอีชที่เหมาะสมและมีประสิทธิภาพในการนำสารสัมอกรจากตะกอน คือ พีอีช 3.0 ซึ่งสามารถใช้กำหนดระยะเวลาที่เหมาะสมในการนำสารสัมอกรจากตะกอนก่อนที่จะนำตะกอนไปกำจัดทิ้ง เป็นการลดผลกระทบปัญหาสารสัมฤทธิ์ในสิ่งแวดล้อม

• THESIS TITLE : REMOVING OF FILTER ALUM FROM SEDIMENTATION

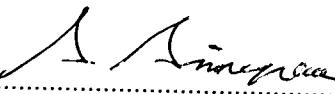
IN WATER SUPPLY SYSTEM

AUTHOR : MR. SAYAN KAEWBOONRUANG

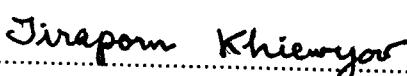
THESIS ADVISOR COMMITTEE


.....Chairman

(Associate Professor Thawatchai Nienvitoon)


.....Member

(Associate Professor Suparerk Sinsupan)


.....Member

(Dr. Jiraporn Khiewyoo)

ABSTRACT

This laboratory experimental research aimed to examine appropriate sludge-age and also to find any suitable pH levels for removing alum from sediment of Kota water supply plant, Khon Kaen Thailand. The analyzed sediments were both the sediments coagulated in laboratory, using raw waters transferred from the plant, and fresh sediment recovered from the sedimentation tank of the water supply plant. The examined sludge-ages ranged individually from 1-30 days, while adjusted pH levels, used sulfuric acid, were 0.5, 1.0, 1.5, 2.0, 2.5 and 3.0 respectively. The measurement of alum removal from the sediments quantified as weight-percent alumina (Al_2O_3) extracted following the analysis method described in the Standard for Aluminium Sulphate, Potash Alum and Ammonium Alum (UDC 661.862.8, 661.862.84, 661.862.86).

The results showed the residual alum were peaked on the 15th day of sludge age. (0.07076%, mean 0.03818 ± 0.01679) while in the sludge Collected from the plant maximized at 16th day (0.10140%, mean 0.03230 ± 0.01660). The sludge-ages and pH levels which yielded maximum alumina removal from laboratory and plant sludge were at 10th day with pH 0.5 (0.95300%, mean 0.17900 ± 0.15700) and 24th day with pH 0.5 (0.51900%, mean 0.12700 ± 0.13300) respectively. Alumina removal between laboratory and plant sludge was not significantly different ($P>0.05$) at the same sludge-age and pH

in individual samples. The pH levels which yielded maximum alumina removal from the laboratory and plant sludge were 0.5 and 1.0 respectively. There was significantly different in alumina removal ($P<0.05$) of the samples collected from the same sludge source but different pH levels, while the greater percent removal found at pH 0.5 than 1.0. The varied sludge-ages were contributed differently to the significant alumina removal. The laboratory sludge was maximally removed at 14th (0.85080%) and 17th day (0.79110%) with pH 2.5 and 3.0 consecutively (mean 0.10752 ± 0.15118). The plant sludge yielded maximum removal in two following sludge-ages, which were 10th and 16th days with pH 3.0 (0.55590%) and 2.5 (0.50660%) respectively (mean 0.08200 ± 0.11090). There was no different alumina removal at similar pH level ($P>0.05$) of consecutive samples analyzed from both laboratory and plant sludges. The individual samples from the same sludge source but varied pH (2.5 and 3.0), the alumina was not significantly removed ($P>0.05$). Thus, the result then suggested that it would be much more effective to extract alum at pH 3.0 rather than 2.5 so as to reduce cost also with more safety-handling.

Finally, the study results showed that the sludge-age should be no more than 14 days at pH 3.0 for efficiency of remove alum. Further advantage is to minimized of environmental problems and health impacts whenever such alum is removed from excess water supply sedimentation prior to discard them onto any land spreading.