

เอกสารอ้างอิง

- นรเทพ ปรีชานุกุล. (2553). การประเมินความสามารถในการเกิดสารประกอบไตรฮาโลมีเทนของน้ำ
อ่างแก้ว. รายงานการวิจัยฉบับสมบูรณ์ คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่.
- พรรณธิพา ไชยมงคล.(2552). การกำจัดสารอินทรีย์ละลายในน้ำผิวดินที่มีความขุ่นสูงโดยใช้ PACI
เป็นสาร โคแอกกูเลชัน.จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- มัลลิกา ปัญญาอะโป และ ผ่องศรี เผ่าภูรี.(2550). การเกิดสารไตรฮาโลมีเทนในน้ำประปาที่ผ่านการฆ่า
เชื้อโรคด้วยคลอรีน: กรณีตัวอย่างระบบประปาของเทศบาลนครปฐม.คณะวิทยาศาสตร์
มหาวิทยาลัยศิลปากร.
- วิไลลักษณ์ กิจชนะพานิช. (2542). เหมิกระบวนการกับการปรับปรุงคุณภาพน้ำและการบำบัดน้ำเสีย.
คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่.
- สุปริดา หอมกลิ่น. (2547). การกำจัดสารอินทรีย์ละลายน้ำชนิดชอบน้ำและไม่ชอบน้ำธรรมชาติได้
โดยการโคแอกกูเลชันด้วยสารส้ม. จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- อรทัย เพิ่มสุข. (2545). โอกาสการก่อตัวของสารไตรฮาโลมีเทนในน้ำดื่มที่ได้จากการประปาขนาดเล็ก
ในจังหวัดเชียงใหม่ และการลดโอกาสการก่อตัวด้วยการใช้โพลิอูมิเนียมคลอไรด์เป็นสารโคเอ
กูเลชันในปริมาณที่เหมาะสม. วิทยานิพนธ์วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาการจัดการ
สิ่งแวดล้อม จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- APHA, AWWA, WEF. (2005). Standard Methods for the Examination of Water and
Wastewater. 21st ed. Washington, DC: APHA
- Bahman R. and Ghorban A. (2012). Study of THMFP in Karun River Water, Iran. Environ Monit
Assess 178:63-71.
- Benefield, L.D. et. al. (1982). Process Chemistry for Water and Wastewater Treatment.
New Jersey: Prentice-Hall, Inc.
- Carol S. et. al. (1998). Spatial and Temporal Patterns of THM Precursors in a Eutrophic Reservoir.
Journal of Lake and Reservoir Management 14(2-3):356-366.
- Faust, S.D., and Aly, O.M. (1987). Adsorption Process for Water Treatment., United
States of America: Butterworth Publishers.
- International Agency for Research on Cancer.(2012). Agents Classified by the IARC
Monographs, Volumes 1–105. Available : <http://monographs.iarc.fr/> ENG/

- Classification/ClassificationsAlphaOrder.pdf. (October 2, 2012)
- Musikawong, C., and Wattanachira, S.(2007).”Reduction of dissolved organic matter in terms of DOC, UV-254, SUVA and THMFP in industrial estate wastewater treated by stabilization pond.” *Environ monit Assess* 134:489-497
- Richard, P.A., and Reynolds, T.D. (1996). *Unit Operation and Process in Environmental Engineering*. Boston: PWS Publishing company.
- Roger, M., and Gary, A. (2000). *Disinfection By-products in Water Treatment: The Chemistry of Their Formation and Control*. Lewis publishers.
- Samadi, M.T. et.al. (2001). ” Removal of Chloroform from Tehran Drinking Water by GAC and Air Stripping Columns.” ,*Iranian Journal of Environmental Health Science &Engineering.*, vol.1, No.1, pp.5-11.
- Tebeje, Z. (2011). ” GAC Adsorption Process for Chloroform Removal from Drinking Water.” ,*Tanzania Journal of Natural and Applied Sciences.*, vol.2, Issue.1, 352-358.
- United States Environmental Protection Agency.(2012).*National Primary Drinking Water Regulations*. Available: <http://water.epa.gov/drink/contaminants/index.cfm> (September 20, 2012)
- Y.Liang et. al. (2008). *Sources and Properties of Natural Organic Matter in Water Along the Dongjiang River (the Sources of Hong Kong’s Drinking Water) and Toxicological Assay Of Chlorination By-Products*. Hong Kong Baptist University.

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright© by Chiang Mai University
All rights reserved