

บรรณานุกรม

- กิตติพัฒน์ รัตนวิจิตร และจิณฉัตร สุขเกษม. (2560). การดูดซับไอออนตะกั่ว (II) ในน้ำเสียด้วย ถ่านกัมมันต์จากเมล็ดสละพันธุ์สุมาลี. ปรินญาณพนธ์ครุศาสตร์บัณฑิต มหาวิทยาลัยราชภัฏรำไพพรรณี.
- ชนิษฐา หทัยสมิทธิ สมบัติ ทีททรัพย์ จักรพงษ์ แก้วขาว และบุญมี กวินเสกสรร. (2560). การยูกต์ใช้ ร่างไทเทเนียมไดออกไซด์เจือบนถ่านกัมมันต์เพื่อบำบัดน้ำเสียจากอุตสาหกรรมสิ่งทอ. วารสารวิชาการมหาวิทยาลัยอีสเทิร์นเอเซีย ฉบับวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี. 11(1) : 250.
- คณะแพทยศาสตร์โรงพยาบาลรามาธิบดี มหาวิทยาลัยมหิดล ศูนย์พิษวิทยารามาธิบดี. (ม.ป.ป.) ภาวะเป็นพิษจากสารตะกั่ว. (ออนไลน์). แหล่งที่มา : <https://www.rama.mahidol.ac.th/poisoncenter/th/pois-cov/Lead>. 10 เมษายน 2564.
- ณัฐธิดา ซากรแก้ว และปรัชญา ฉายาขวลิต. (2563). การศึกษาจลพลศาสตร์การกำจัดไอออนตะกั่ว (II) ในน้ำเสียสังเคราะห์โดยใช้ถ่านกัมมันต์จากเมล็ดสละพันธุ์สุมาลี ที่กระตุ้นด้วยกรดฟอสฟอริก. ปรินญาณพนธ์ครุศาสตร์บัณฑิต มหาวิทยาลัยราชภัฏรำไพพรรณี.
- ธีรดิษฐ์ โพธิ์ตันติมงคล และปิยธิดา อูระชื่น. (2560). การกำจัดตะกั่วในน้ำเสียอุตสาหกรรมโดยใช้ ถ่านกัมมันต์จากไม้ชะมดที่ผ่านการกระตุ้นด้วยกรดฟอสฟอริก. วารสารวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี. 25(2) : 250.
- บริษัท ปัททarkan คอรัปชั่น จำกัด. (2564). แคลเซียมออกไซด์. (ออนไลน์). แหล่งที่มา : <https://pattarkan.com>. 14 กันยายน 2564.
- ประกาศกระทรวงอุตสาหกรรม เรื่อง ยกเลิกและกำหนดมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม ถ่านกัมมันต์. ราชกิจจานุเบกษา. ฉบับประกาศทั่วไป เล่มที่ 121 ตอนที่ 79ง ลงวันที่ 30 กันยายน 2547.
- ปราโมทย์ ศรีสุวรรณ และรินทวัฒน์ สมบัติศิริ. (ม.ป.ป.). ตะกั่วและพิษของตะกั่ว. กลุ่มวิเทศสัมพันธ์ สิ่งแวดล้อม สำนักเทคโนโลยีสิ่งแวดล้อม กรมโรงงานอุตสาหกรรม กระทรวงอุตสาหกรรม. (ออนไลน์). แหล่งที่มา : <https://www.web/html/.../news/ตะกั่วและพิษของตะกั่ว.pdf> 12 สิงหาคม 2564.
- ลักขณา โชติธรรม พนิดา สุมานะตระกูล และพนิดา กังซุ่น. (2560). การเตรียมลักษณะจำเพาะและการประยุกต์ใช้ดูดซับตะกั่วของถ่านกัมมันต์ไม้ตังลิ้มแล้ง. วารสารมหาวิทยาลัยทักษิณ. 19(2) : 48-49.
- วรวิทย์ จันทร์สุวรรณ. (2558). ประสิทธิภาพการดูดซับไอออนตะกั่วจากสารละลายโดยใช้อิฐมวลเบา เป็นตัวดูดซับ. ปรินญาณพนธ์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลพระนคร.
- สุนทวิทย์ เถาว์โสภา. (2561). การเตรียม การวิเคราะห์ และการประยุกต์ใช้ถ่านกัมมันต์จากวัสดุเหลือทิ้งทางการเกษตรจากภาคตะวันออกของประเทศไทย เพื่อเป็นตัวดูดซับโลหะหนักจากสารละลายน้ำ. มหาวิทยาลัยบูรพา.
- เสาวภา ไวยสุศรี. (2559). การกำจัดฟอสเฟตในน้ำเสียโดยการดูดซับด้วยแคลเซียมคาร์บอเนตและ

- แคลเซียมออกไซด์จากเปลือกไข่. **วารสารวิชาการพระจอมเกล้าพระนครเหนือ**. 26(3) : 475-786.
- อาอีเซาะส์ เบ็ญหวาน์ สุนีย์ แวมะ และวรรณกัษมา ฮารน. (2561). การเตรียมและศึกษา
คุณลักษณะเฉพาะของถ่านกัมมันต์จากเปลือกลูกหอย. ภาคนิพนธ์ปริญญาโทบริหาร
 มหาวิทยาลัยราชภัฏยะลา.
- อรอุมา ปราชญ์ปรีชา ทศพล ปราชญ์ปรีชา และสงวน วงษ์ชวลิตกุล. (2561). การศึกษา
 ลักษณะเฉพาะของคาร์บอนกัมมันต์ที่เตรียมจากกากชาและการใช้ประโยชน์ในการบำบัดน้ำเสีย.
วารสารวิจัยราชภัฏพระนคร. 13(2) : 157-158.
- Ahmed, M. J. (2016). Application of Agricultural Based Activated Carbons by
 Microwave and Conventional Activations for Basic Dye Adsorption. **Journal
 of Environmental Chemical Engineering**. 4(1) : 89-99.
- Danish, M., et al. (2014). Optimized Preparation for Large Surface Area Activated
 Carbon from Date (Phoenix dactylifera L.) Stone Biomass. **Biomass and
 Bioenergy**. 61 : 167-178.
- Demiral, H. and Gungor, C. (2016). Adsorption of Copper (II) from Aqueous Solutions
 on Activated Carbon Prepared from Grape Bagasse. **Journal of Cleaner
 Production**. 124 : 103-113.
- Jalu, R. G., Chamada, T.A., and Kasirajan, R. (2021). Calcium Oxide Nanoparticles
 Synthesis from Hen Eggshells for Removal of Lead (Pb(II)) from Aqueous
 Solution. **Environmental Challenges**. 4 : 100193.
- Maneerung, T., et al. (2015). Activated Carbon Derived from Carbon Residue from
 Biomass Gasification and Its Application for Dye Adsorption: Kinetics,
 Isotherms and Thermodynamic Studies. **Bioresource Technology**. 200 : 350-
 359.
- Rehman, M., et al. (2019). Adsorption Mechanism of Pb²⁺Ions by Fe₃O₄, SnO₂, and
 TiO₂ Nanoparticles. **Environmental Science and Pollution Research**. 26 :
 19968-19981.
- Vernersson, T., et al. (2002). Arundo Donax Cane as a Precursor for Activated
 Carbons Preparation by Phosphoric Acid Activation. **Bioresource Technology**.
 83(2) : 95-104.