



บรรณานุกรม

- กรกช ธีวงศ์คำ. (2547). ประสิทธิภาพของการลดซีโอดีและสี ออกจากน้ำเสียด้วยระบบดูดติดผิว โดยใช้ถ่านกัมมันต์ชนิดเปลือกมะคาเดเมีย. วิทยานิพนธ์ วศ.ม., มหาวิทยาลัยนเรศวร.
- เกษม จันทรแก้ว. (2547). วิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม. (พิมพ์ครั้งที่ 6). กรุงเทพฯ : สำนักพิมพ์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.
- กรมส่งเสริมการเกษตร. (2541). ข้อมูลพืช ไม้ผล. สืบค้นเมื่อ 28 ตุลาคม พ.ศ. 2549. จาก <http://www.doae.go.th>
- คณะกรรมการประสานงานวิจัยและพัฒนาทรัพยากรป่าไม้และไม้โตเร็วของประเทศไทย. (2540). ไม้เนื้อแข็งที่กินได้ (Edible Multipurpose Tree Species). กรุงเทพฯ : สำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ.
- ฉาณเกษม เจริญผล. (2545). การศึกษาไอโซเทอร์มการดูดซับและการลดปริมาณอาร์เซนิกในน้ำ โดยใช้ถ่านกัมมันต์. วิทยานิพนธ์ วท.ม., มหาวิทยาลัยเชียงใหม่.
- นิศากร แสงนิล. (2541). การหาพื้นที่ผิวจำเพาะและพฤติกรรมการดูดซับของโลหะหนักของวัสดุดูดซับบางชนิด. วิทยานิพนธ์ วท.ม., มหาวิทยาลัยขอนแก่น.
- เนตรนภัส ตันเต็มทรัพย์, วันเพ็ญ วิโรจนกุล และสันติ สกลไชย. (2547). การกำจัดสี ซีโอดีและลิกันีน ในน้ำเสียของโรงงานผลิตเยื่อกระดาษด้วยถ่านไม้. วารสารวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์, 26 (1), 1-12.
- นนทรัฐ อินยิ้ม. (2541). การศึกษาศมรรกษะในการกำจัดสีย้อมรีแอคทีฟโดยถ่านแกลบ. วิทยานิพนธ์ วศ.ม., มหาวิทยาลัยเชียงใหม่.
- ไม่ปรากฏชื่อผู้แต่ง. (2001). การกำจัดสีในน้ำทิ้งจากโรงงานสิ่งทอ โดยการใช้เชื้อรา. *Colour way, Textile Journal*, 35, 32-36.
- ไม่ปรากฏชื่อผู้แต่ง. (2001). สีย้อม. *Colour way, Textile Journal*, 35, 16-19.
- ไม่ปรากฏชื่อผู้แต่ง. (4 มิถุนายน 2548). อนาคตเงินนาโนฆ่าเชื้อราบนผ้า. *สยามรัฐ*, 19031, 7.
- ไม่ปรากฏชื่อผู้แต่ง. (2545). Alien Species การรุกรานของชนิดพันธุ์ต่างถิ่น. สืบค้นเมื่อ 26 ตุลาคม พ.ศ. 2549. จาก <http://www.sarakadee.com/feature/2002/01/index.htm>.
- ปรีชา กลักรมไพบุสย์. (2543). การศึกษาเพื่อหาสภาวะที่เหมาะสมของการกำจัดสีย้อมรีแอคทีฟ ออกจากน้ำเสียผ้าบาติกโดยรีเอเจนท์ของเฟนตอน. วิทยานิพนธ์ วศ.ม., มหาวิทยาลัยเชียงใหม่.

ปิยะวรรณ หลีชาติ, ไพทิพย์ อีรเวชญาณ, วรรณดี นาคบรรพต และ ประไพ อรุณกิจ. (ไม่ปรากฏปี ที่เผยแพร่). การบำบัดสีย้อมรีแอคทีฟโดยใช้แกลบ. สืบค้นเมื่อ 24 กันยายน พ.ศ. 2548.

จาก http://www.pdti.kmutt.ac.th/biohydrometallurgy/std/std_ae01.html.

พิศิษฐ์ อริยเดชวณิช. (2547). การประติษฐ์และประยุกต์ใช้ถ่านกัมมันต์จากยางล้อใช้แล้ว.

วิทยานิพนธ์ปริญญาเอกในโครงการปริญญาเอกกาญจนาภิเษก (คปก.),
มหาวิทยาลัยมหิดล.

พงษ์วิภา หล่อสมบูรณ์. (2005). การพัฒนาดัชนีสิ่งแวดล้อม . *Colour way, Textile Journal*,
10(57), 48-50.

มนัสกร ราชากรกิจ, สิริวัลภ์ เรืองช่วย และ สุเมธ เตชะกุลวิโรจน์. (2547). การกำจัดสีย้อม
รีแอคทีฟจากสารละลายโดยใช้ถ่านลอยขานอ้อย. *วารสารวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี
มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์*, 26 (1), 13-24.

วิวรรณ ขจรเกียรติคุณ. (2539). การใช้ถังกรองดูดซับในการบำบัดสีจากโรงงานฟอกย้อมสิ่งทอใน
การบำบัดขั้นสุดท้าย. วิทยานิพนธ์ วท.ม., จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

ศิริชัย ภิบาลจอมมี. (2543). การกำจัดสีของน้ำเสียสีย้อมด้วยกระบวนการโฟโตแคตาไลติกโดยใช้
ตัวเร่งปฏิกิริยาไททาเนียมไดออกไซด์. วิทยานิพนธ์ วศ.ม., มหาวิทยาลัยเชียงใหม่.

ศิริพร ชั่งสนธิ. (2549). ชนิดพันธุ์ต่างถิ่นที่รุกรานในประเทศไทย. กลุ่มวิจัยวัชพืช, สำนักวิจัย
พัฒนาการอารักขาพืช กรมวิชาการเกษตร. สืบค้นเมื่อ 28 ตุลาคม พ.ศ. 2549. จาก
<http://www.chm-thai. Onep.go.th/webalien/species.html>.

ศูนย์วิจัยและตรวจสอบคุณภาพถ่านกัมมันต์. (2545). สารกัมมันต์. สืบค้นเมื่อ 28 กรกฎาคม
พ.ศ. 2548. จาก <http://www.sc.chula.ac.th/ASCON2002/index.html>

ศูนย์เทคโนโลยีโลหะและวัสดุแห่งชาติ. (2544). โคติน โคโตซาน. [จุลสาร]. กรุงเทพฯ ฯ : สำนักงาน
พัฒนาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งชาติ.

สุธิดา โชคชัยภูณวัฒน์. (2544). การกำจัดโครเมียม (VI) ที่ค้างเหลือในน้ำเสียจากการวิเคราะห์
ค่าซีไอดีโดยกระบวนการดูดซับ. วิทยานิพนธ์ วศ.ม., มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์.

สำนักงานข้อมูลสมุนไพร. (2549). ฐานข้อมูลสมุนไพรสารานุกรมสมุนไพร. คณะเภสัชศาสตร์
มหาวิทยาลัยมหิดล. สืบค้นเมื่อ 28 ตุลาคม 2549. จาก <http://www.medplant.mahidol/ac.lh/index.asp>.

สำนักเทคโนโลยีสิ่งแวดล้อมโรงงาน. (2542). คู่มือการจัดการสิ่งแวดล้อม อุตสาหกรรมฟอกย้อม.
กรุงเทพฯ ฯ : กรมโรงงานอุตสาหกรรม กระทรวงอุตสาหกรรม.

- สมชาติ หาญวงษา. (2548). วัชพืชที่สำคัญในประเทศไทย. พิษณุโลก : เอกสารประกอบการสอน มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลล้านนา วิทยาเขตพิษณุโลก.
- อดุลย์ ศรีพิลา. (2543). การศึกษาเปรียบเทียบพฤติกรรมการดูดซับฟลูออไรด์บนถ่านกัมมันต์และถ่านกระดูก. วิทยานิพนธ์ วศ.ม., มหาวิทยาลัยเชียงใหม่.
- อภิชาติ หิรัญจิตต์. (2539). การกำจัดสีย้อมรีเอกทีฟจากน้ำเสียย้อมผ้าด้วยกระบวนการร่วมของการดูดซับผิวและโคแอกกูเลชัน. วิทยานิพนธ์ วท.ม., จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- อรุณี คงศักดิ์ไพศาล. (ไม่ปรากฏปีที่เผยแพร่). การศึกษาการใช้ประโยชน์แป้งเมล็ดมะขามในอุตสาหกรรมสิ่งทอ. กรุงเทพฯ : โครงการภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าฯ คุณทหารลาดกระบัง.
- อัษฎพร ไชละสุต. (2527). คู่มือการย้อมสี. (พิมพ์ครั้งที่ 2). กรุงเทพฯ : เทคนิค 19 การพิมพ์.
- อุราวรรณ อุ่นแก้ว. (2544). ถ่านกัมมันต์. กรุงเทพฯ : กรมวิทยาศาสตร์บริการ.
- อุษณีย์ เกิดพันธ์. (2541). วิธีเคมีสำหรับการศึกษาการดูดซับไอออนบนไอร์ออน (III) ไฮดรอกไซด์ไอร์ออน (III) ออกไซด์และอลูมิเนียมออกไซด์. วิทยานิพนธ์ วท.ม., มหาวิทยาลัยเชียงใหม่.
- Ahmadpour, A. & Do, D.D. (1997). The preparation of activated carbon from *Macadamia nutshell* by chemical activation. *Carbon*, 35(12), 1723-1732.
- Ajmal, M., Rao, R.A.K, Anwar, S., Ahmad J. & Ahmad, R. (2003). Adsorption studies on rice husk: removal and recovery of Cd(II) from wastewater, *Bioresource Technology*, 86(2), 147-149.
- American Public Health Association. (1998). Stand methods for the examination of water and wastewater (20th ed.). American water works Association, Water Environment Federation. Washington DC, Publication Office, 3-3 – 3-5.
- Arami M., Limaee, N.Y., Mahnoodi, N.M. & Tabrizi, N.S. (2005). Removal of dyes from colored textile wastewater by orange peel adsorbent : Equilibrium and kinetic studies. *Colloid and Interface Science*, 288(2), 371-376.
- ASTM. (1999). Standard Test Method for Determination of Iodine Number of Activated Carbon. ASTM Committee on Standards, ASTM D 4607-94, Philadelphia, PA.

- Aygün, A., Yenisoý-Karakas, S. & Duman, I. (2003). Production of granular activated carbon from fruit stones and nutshells and evaluation of their physical, chemical and adsorption properties. Microporous and Mesoporous Materials, 66(2-3), 189-195.
- Ben Best. (1990). Lessons for Cryonics from Metallurgy and Ceramics. Retrieved on July 14, 2005 from : <http://www.benbest.com/cryonics/lessons.html>.
- Boonamnuyvitaya, V., Sae-ung, S. & Tanthapanichakoon, W.. (2005). Preparation of activated carbons from coffee residue for the adsorption of formaldehyde. Separation and Purification Technology, 42(2), 159-168.
- Bouberka, Z., Kacha, S., Kameche, M., Elmaleh, S. & Derriche, Z. (2005). Sorption study of an acid dye from an aqueous solution using modified clays. Journal of Hazardous Materials, 119(1-3), 117-124.
- Cao, Q., Xie, K.-C., Lv, Y.-K & Bao, W.-R. (2006). Process effects on activated carbon with large specific surface area from corn cob. Bioresource Technology, 97(1), 110-115.
- Chiou, M.-S., Ho, P.-Y. & Li, H.-Y. (2004). Adsorption of anionic dyes in acid solution using chemically cross-linked chitosan beads. Dyes and Pigments, 60(1), 69-84.
- Díaz-Terán, J., Nevskaja, D. M., Fierro, J. L. G., López-Peinado, A. J. & Jerez, A. (2003). Study of chemical activation process of a lignocellulosic material with KOH by XPS and XRD. Microporous and Mesoporous Materials, 60(1-3), 173-181.
- El-Hendawy, A.A. (2005). Surface and adsorptive properties of carbons prepared from biomass. Applied Surface Science, 252(2), 287-295.
- Galiatsatou, P., Metaxas, M. & Kasseloui-Rigopoulou, V. (2001). Mesoporous activated carbon from agricultural by products. Mikrochim. Acta, 136, 147-152.
- Gong, R., Li, M., Yang, C., Sun, Y. & Chen, J. (2005). Removal of cationic dyes from aqueous solution by adsorption on peanut hull. Journal of Hazardous Materials, 121(1-3), 247-250.
- Halliday, P.J. & Beszedits, D.S. (1986). Color Removal from Textile Mill Wastewater. Canadian Textile Journal, 10(8), 78-84.

- Hayashi, J., Kazehaya, A., Muroyama, K. & Watkinson, A.P. (2000). Preparation of activated carbon from lignin by chemical activation. Carbon, 38(13), 1873-1878.
- Iqbal, M. & Ashiq, M.N. (2006). Adsorption of dyes from aqueous solution on activated charcoal, Journal of Hazardous Materials, 139(1), 57-66.
- Kadirvelu, K. & Namasivayam, C. (2003). Activated carbon from coconut coirpith as metal adsorbent: adsorption of Cd(II) from aqueous solution, Advances in Environmental Research, 7(2), 471-478.
- Lozano-Castelló, D., Lillo-Ródenas, M. A., Cazorla-Amorós, D. & Linares-Solano, A. (2001). Preparation of activated carbons from Spanish anthracite: I. Activation by KOH. Carbon, 39(5), 741-749.
- Lua, A.C. & Yang, T. (2004). Effect of activation temperature on the textural and chemical properties of potassium hydroxide activated carbon prepared from pistachio-nut shell. Journal of Colloid and Interface Science, 274(2), 594-601.
- Martínez, M. L., Torres, M. M., Guzmán, C. A. & Maestri, D. M. (2006). Preparation and characteristics of activated carbon from live stones and walnut shells. Industrial Crops and Products, 23(1), 23-28.
- Molina-Sabio, M. & Rodríguez-Reinoso, F. (2004). Role of Chemical activation in the development of carbon porosity. Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects, 241(1-3), 15-25.
- Myers, A.L. (2004). Thermodynamics of Adsorption. Retrieved on October 24, 2006 from : <http://www.seas.upenn.edu/~amyers/CHAPTER21.pdf>.
- Nakagawa, K., Namba, A., Mukai, S.R., Tamon, H., Ariyadejwanich, P. & Tanthapanichakoon, W. (2004). Adsorption of phenol and reactive dye from aqueous solution on activated carbons derived from solid wastes. Water Research, 38(7), 1791-1798.
- Namasivayam, C. & Sangeetha, D. (2006). Recycling of agricultural solid waste, coir pith: Removal of anions, heavy metals, organics and dyes from water by adsorption onto ZnCl₂ activated coir pith carbon. Journal of Hazardous Materials, 135(1-3), 449-452.

- Olivares-Marín, M., Fernández-González, C., Macías-García, A. & Gómez-Serrano, V. (2006). Preparation of activated carbons from cherry stones by activation with potassium hydroxide. Applied Surface Science, 252(17), 5980-5983.
- Órfão, J.J.M., Silva, A.I.M., Pereira, J.C.V., Barata, S.A., Fonseca, I.M., Faria, P.C.C. & Pereira, M.F.R. (2006). Adsorption of a reactive dye on chemically modified activated carbons-Influence of pH. Journal of Colloid and Interface Science, 296(2), 480-489.
- Oscik, J. & Cooper, I. L. (1982). Adsorption. New York : John Wiley & Sons.
- Paajanen, A., Lehto, J., Santapalla, T. & Morneau, J. P. (1997). Sorption of cobalt on activated carbons from aqueous solution. Sep. Science Technology, 32, 813-826.
- Rajeshwarisivaraj & Subburam, V. (2002). Activated Parthenium carbon as an adsorbent for the removal of dyes and heavy metal ions from aqueous solution. Bioresource Technology, 85(2), 205-206.
- Rattanaphani, S., Chairat, M., Bremner, J.B. & Rattanaphani, V. (2007). An adsorption and thermodynamic study of lac dyeing on cotton pretreated with chitosan. Dyes and Pigments, 72(1), 88-96.
- Reife A. (1996). Environmetal Chemistry of Dyes and Pigments. New York: John Wiley & Sons.
- Sakkayawong, N., Thiravetyan, P. & Nakbanpote, W. (2005). Adsorption mechanism of synthetic reactive dye wastewater by chitosan. Journal of Colloid and Interface Science, 286(1), 36-42.
- Santhy, K. & Selvapathy, P. (2006). Removal of Reactive dyes from wastewater by adsorption on coir pith activated carbon. Bioresource Technology, 97(11), 1329-1336.
- Shore J. (1990) .Colorants and Auxiliaries Organic Chemistry and Application Properties. England : Society of Dyers and Colorists.
- Tahir, S.S. & Rauf, N. (2006). Removal of a cationic dye from aqueous solutions by adsorption onto bentonite clay. Chemosphere, 63(11), 1842-1848.

- Tanthapanichakoon, W., Ariyadejwanich, P., Japthong, P., Nalagawa, K., Muakai, S.R. & Tamon, H. (2005). Adsorption-desorption characteristics of phenol and reactive dyes from aqueous solution on mesoporous activated carbon prepared from waste tires. Water Research, 39(7), 1347-1353.
- Tsai, W.T., Chang, C.Y., Lin, M.C., Chien, S.F, Sun, H.F. & Hsieh, M.F. (2001). Adsorption of acid dye onto activated carbons prepared from agricultural waste bagasse by ZnCl_2 activation. Chemosphere, 45(1), 51-58.
- Watts, R. J. (1997). Hazardous waste. New York: John Wiley & Sons.
- Yao, K. M. (1971). Removal of Particulate Matter by Filtration. Environmental Science Technology, 5(11), 378-382.

