

อิสระ ตั้งสุวรรณ์ 2551: การดูดซับฟีโนอลและอนุพันธ์ของฟีโนอลในสารละลายน้ำ
กอกสามเหลี่ยมและบอน ปริญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต (วิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม)
สาขาวิทยาศาสตร์สิ่งแวดล้อม วิทยาลัยสิ่งแวดล้อม อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก:
รองศาสตราจารย์นิพนธ์ ตั้งคณานุรักษ์, Ph.D. 104 หน้า

ฟีโนอลที่เหลือจากการดูดซับจากผงกอกสามเหลี่ยมและผงบอน ถูกตรวจวัดในรูป quinoneimine ด้วยวิธีสเปกโตรโฟโตเมทรีที่ความยาวคลื่น 510 นาโนเมตร ได้ทำการศึกษา ปัจจัยที่มีผลต่อสภาวะการดูดซับ ได้แก่ pH (4-8) ระยะเวลาปั่นกวน ระยะเวลาสัมผัสด้วย เช่น ขั้นเริ่มต้นของฟีโนอล (50-250 มิลลิกรัม/ลิตร) และปริมาณของตัวดูดซับ (20-100 กรัม/ลิตร) นอกจากนี้กระบวนการดูดซับของผงกอกสามเหลี่ยมและผงบอน สอดคล้องกับสมการ ไอโซ เทอร์นของแลงเมียร์ และฟรุนดิชตามลำดับ จากสภาวะที่เหมาะสมของการดูดซับถูกนำมาประยุกต์ใช้ในการดูดซับฟีโนอลและอนุพันธ์ของฟีโนอลในน้ำเสียจากบริษัทอุตสาหกรรมผลิต กระดาษและเยื่อกระดาษ

Itsara Tungsawan 2008 : Adsorption of Phenol and its Derivatives in Solution by using *Scirpus grossus* L.f. and *Colocasia esculenta* Schott. Master of Science (Environmental Science), Major Field: Environmental Science, College of Environment. Thesis Advisor: Associate Professor Nipon Tungkananuk, Ph.D. 104 pages.

The remained phenol after its adsorptive extraction from *Scirpus grossus* L.f. and *Colocasia esculenta* SCHOTT powder can be determined by spectrophotometrically at 510 nm as quinoneimine. The effects of pH (4-8), shaking time or digestion time, contact time, initial concentration of phenol (50-250 mg/L) and amount of adsorbent (20-100 g/L) are reported. In addition, the adsorption process of *S. grossus* L.f. and *C. esculenta* SCHOTT powder are conformed with Langmuir and Freundlich models respectively. The system has been applied to the determination of phenol and its derivatives in wastewater from paper industries.