เกศกนก แซ่อึง: การคูดซับและการนำนิกเกิลและโครเมียมกลับคืนจากน้ำเสียชุบโลหะ ด้วยถ่านกัมมันต์จากยางรถยนต์ (ADSORPTION AND RECOVERY OF NICKEL AND CHROMIUM FROM ELECTROPLATING WASTEWATER USING ACTIVATED CARBON FROM WASTE RUBBER TIRES) อาจารย์ที่ปรึกษา: ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.สิราภรณ์ โพธิวิชยานนท์, 177 หน้า.

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาประสิทธิภาพในการบำบัคนิกเกิลและโครเมียมใน น้ำเสียชุบโลหะด้วยถ่านกัมมันต์จากยางรถยนต์ โดยการกระตุ้นทางกายภาพด้วยความร้อน นำมา ศึกษาคุณสมบัติทางกายภาพและเคม<mark>ีด้ว</mark>ยกล้องจุลทรรศน์อิเล็กตรอนแบบส**่องกรา**ด (Field Emission Scanning Electron Microscope: FE-SEM) เทคนิค Energy Dispersive X-ray spectrometry (EDX) พบว่าลักษณะพื้<mark>นผิวหล</mark>ังกระตุ้นมีความเป็นระเ<mark>บียบ มีรูพรุนเพิ่มขึ้น</mark> เมื่อเปรียบเทียบกับคาร์บอนแบล็ค มีค<mark>าร์</mark>บอนเป<mark>็นองค์ประกอบหลักมากกว่าร้อยละ 80 ลักษณะ</mark> เนื้อสาร (Texture) ของถ่านกัมมันต<mark>์วิเค</mark>ราะห์ด้ว<mark>ยเค</mark>รื่องวิเคราะห์พื้นผิวและความพรุนของวัสดุ (BET) พบว่าถ่านกัมมันต์จากยางรถยนต์มีพื้นที่ผิว และปริมาตรรูพรุนเท่ากับ 149.74 ตร.ม./ก. และ 1.05 ลบ.ซม./ก. ตามลำคั<mark>บ ซึ่</mark>งเป็นรูพรุนประเภ<mark>ทข</mark>นาคกลาง (Mesoporous) ถ่านกัมมันต์ สามารถดูคซับสารละลายใ<mark>อ</mark>โอคีนได้ 1,506.13 มก./ก. แ<mark>ล</mark>ะมีค่าความหนาแน่นปรากฎเท่ากับ 0.73 ก./ลบ.ซม. คุณสมบ<mark>ัติข</mark>องถ่<mark>านกัมมันต์ดังกล่าวเป็นไปต<mark>าม</mark>มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรม</mark> ถ่านกัมมันต์ประเภทผ<mark>ง จา</mark>กนั้นทำการศึกษา<mark>สภาวะที่เห</mark>มาะ<mark>สมใน</mark>การบำบัดน้ำเสียสังเคราะห์ที่มี ความเข้มข้นของนิกเกิด<mark>และ โค</mark>รเมียมอย่างละ 10 มก./ล. <mark>พบว่า</mark>สภาวะที่เหมาะสมคือ ที่ค่าความ เป็นกรดด่างเท่ากับ 5 ระยะเวลาในการสัมผัส 30 นาที และปริมาณถ่านกัมมันต์ 3 กรัม ถ่านกัม มันศ์สามารถดูคซับนิกเกิลและโครเมียมได้ประสิทธิภาพมากกว่าร้อยละ 50 และ 99.99 ตามลำดับ โดยการคูดซับสามารถพิสูจน์ได้จากแลงเมียร์ไอโซเทอร์มกับค่าสัมประสิทธิ์ สหสัมพันธ์ (Correlation coefficient) ซึ่งนิกเกิลและโครเมียมมีค่าเท่ากับ 0.94 และ 0.99 ตามลำคับ และพบว่าการใช้ถ่านกัมมันต์จากยางรถยนต์ดูคซับนิกเกิลและโครเมียมในน้ำเสียชุบ โลหะด้วยระบบแพ็กเบคคอลัมน์แบบคู่ ที่อัตราการใหล 0.5 มล./นาที มีประสิทธิภาพมากที่สุด โดยสามารถดูดซับนิกเกิลและโครเมียมได้อย่างมีประสิทธิภาพมากกว่าร้อยละ 90 ถ่านกัมมันต์ ดังกล่าวสามารถนำมาใช้ซ้ำได้หลังจากถูกสกัดด้วยกรดในตริกที่มีความเข้มข้น 1 โมลาร์ ซึ่ง สามารถนำนิกเกิลและ โครเมียมกลับคืนจากถ่านกัมมันต์ได้ประสิทธิภาพมากกว่าร้อยละ 80

สาขาวิชามลพิษสิ่งแวคล้อมและความปลอดภัย ปีการศึกษา 2561 ลายมือชื่อนักศึกษา <u>เกตกนก แช่ง</u> ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา **ot l** \_\_\_\_ \lambda. KETKANOK SAEUANG: ADSORPTION AND RECOVERY OF NICKEL

AND CHROMIUM FROM ELECTROPLATING WASTEWATER USING

ACTIVATED CARBON FROM WASTE RUBBER TIRES. THESIS

ADVISOR: ASST. PROF. SIRAPORN POTIVICHAYANON, Ph.D., 177 PP.

CARBON BLACK/ ACTIVATED CARBON/ ADSORPTION/ RECOVERY/
NICKEL/ CHROMIUM/ ELECTROPLATING WASTEWATER

The objectives of this research were to investigate the removal efficiency of nickel and chromium in electroplating wastewater by activated carbon derived from waste rubber tires. The waste rubber tires were activated by heating in which case the activated carbon was studied the physicochemical properties by a field emission scanning electron microscope (FE-SEM) with energy dispersive X-ray spectrometry technique. The results showed the surface was regulated and the porous was increased when compared with carbon black. The energy dispersive X-ray spectrometry spectrum showed carbon more than 80%. The texture of activated carbon was analyzed by Brunauer Emmett Teller (BET) and found that the surface area and total pore volume were improved to 149.74 m<sup>2</sup>/g and 1.05 cm<sup>3</sup>/g, respectively. The total pore volume showed in mesoporous. The activated carbon adsorbed iodine solution up to 1,506.13 mg/g and density appears results revealed at 0.73 g/cm3 which the property of activated carbon was in Thai Industrial Standard. The optimum conditions of adsorption in mixed aqueous solution containing 10 mg/l for each nickel and chromium were pH at 5, 30 min of contact time and 3 g of adsorbent dosage. These showed the activated carbon adsorbed nickel and chromium more than 50% and 99.99% of efficiency, respectively.

In addition, this adsorption process could be proved by Langmuir model with correlation coefficient of nickel and chromium at 0.94 and 0.99, respectively and then the activated carbon was used to adsorb nickel and chromium in electroplating wastewater by dual packed bed column system. It was found that the optimum flow rate was 0.5 ml/min which adsorbed nickel and chromium more than 90% of efficiency. This activated carbon could be reused after extraction using 1 M of nitric acid solution which nickel and chromium could be recovered more than 80% of efficiency.



School of Environmental health and safety

Academic year 2018

Student's Signature <u>เกตกนก แช่ง</u> Advisor's Signature <u>ดึง \_ /.</u>