

สำนักหอสมุด มหาวิทยาลัยบูรพา
ต.แสนสุข อ.เมือง จ.ชลบุรี 20131

การกำจัดໄอ้อนทองแดง (II) โดยใช้ยาปฏิชีวภาพ

มันพิกา ชื่นสำนาดา

น.ส.ชีนสำนาดา
Burapha University

28 พ.ค. 2557

337469

วิทยานิพนธ์ที่เขียนสำนวนี้จึงคงการศึกษาตามเกลักสูตรวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต

สาขาวิชาเคมีศึกษา

คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยบูรพา

มกราคม 2557

ลิขสิทธิ์ปืนของมหาวิทยาลัยบูรพา

คณะกรรมการควบคุมวิทยานิพนธ์และคณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ ได้พิจารณา
วิทยานิพนธ์ของ นันทิกา ชื่นคำนวลด ฉบับนี้แล้ว เห็นสมควรรับเป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตาม
หลักสูตรวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาเคมีศึกษา ของมหาวิทยาลัยบูรพาได้

คณะกรรมการควบคุมวิทยานิพนธ์

..... ๑๗๖๙ ๒๕๖๖ อาจารย์ที่ปรึกษาหลัก
(ดร.อภิญญา นาคุณ)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

..... ๑๗๖๙ ๒๕๖๖ ประธาน
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.กรกฤษ นาคุณ)

..... ๑๗๖๙ ๒๕๖๖ กรรมการ
(ดร.อภิญญา นาคุณ)

..... ๑๗๖๙ ๒๕๖๖ กรรมการ
(ดร.ศิริรัตน์ ชาญไวยวิทย์)

..... ๑๗๖๙ ๒๕๖๖ กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.คงกลิณี จงร่วมเรือง)

คณะกรรมการอนุมัติให้รับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตาม
หลักสูตรวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาเคมีศึกษา ของมหาวิทยาลัยบูรพา

..... อารช์ ๗๖๙ คณบดีคณะวิทยาศาสตร์
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.อุษาวาดี ตันติวรรณรักษ์)
วันที่ ๓๑ เดือน มกราคม พ.ศ.๒๕๖๖

นักวิจัยบัณฑิต
การวิจัยนี้ได้รับทุนการศึกษา

โครงการส่งเสริมการผลิตกรุที่มีความสามารถพิเศษทางวิทยาศาสตร์และคณิตศาสตร์
จากสถาบันส่งเสริมการสอนวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี
ระดับปริญญาโท ภาคพิเศษ (ฤดูร้อน) ปีการศึกษา 2553

ทุนอุดหนุนวิทยานิพนธ์ คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยบูรพา
ประจำปีงบประมาณ 2557

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลงได้ด้วยความกรุณาจาก ดร.อภิญญา นาคุณ อาจารย์ที่ปรึกษาที่กรุณาให้คำปรึกษาแนะนำแนวทางที่ถูกต้อง ตลอดจนแก้ไขข้อบกพร่องต่าง ๆ ด้วยความละเอียดถี่ถ้วนและเอาใจใส่ด้วยดีเสมอมา ข้าพเจ้ารู้สึกซาบซึ้งเป็นอย่างยิ่ง จึงขอกราบขอบพระคุณเป็นอย่างสูงไว้ใน โอกาสนี้

ขอขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.กรกฎ นาคุณ ดร.ศิริรัตน์ ชาญไววิทย์ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.คงกลัน จงร่ามเรืองและคณาจารย์ภาควิชาเคมีทุกท่าน ที่ได้กรุณาให้คำปรึกษาและช่วยแก้ปัญหาต่าง ๆ ในการทำวิทยานิพนธ์นี้

ขอขอบพระคุณ นายอนุรักษ์ จันทร์แก้ว ที่ให้ความอนุเคราะห์ในการใช้เครื่องมือและอุปกรณ์ต่าง ๆ ตลอดจนให้คำแนะนำ ในการทำวิจัย

ขอกราบขอบพระคุณ สมาคมในครอบครัวทุกคนและ เพื่อน ๆ ที่ให้กำลังใจ และสนับสนุน ข้าพเจ้าเสมอมา

ขอขอบพระคุณ โครงการส่งเสริมการผลิตครุภัณฑ์มีความสามารถพิเศษทางวิทยาศาสตร์และคณิตศาสตร์ (สควค.) สถาบันส่งเสริมการสอนวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี (สววท.) ที่ให้การสนับสนุนทุนการศึกษา และทุนในการทำวิทยานิพนธ์

นันทิกา ชื่นสำนวน

53990116: สาขาวิชา: เคมีศึกษา; วท.ม. (เคมีศึกษา)

คำสำคัญ: ทองแดง (II) ไอออน/ ยูคาลิปตัส/ การดูดซับ

นันทิกา ชื่นสำนวน: การกำจัดไอออนทองแดง (II) โดยใช้ยูคาลิปตัส

(REMOVAL OF COPPER (II) IONS BY EUCALYPTUS) คณะกรรมการควบคุมวิทยานิพนธ์:
อภิญญา นวคุณ, D.Sc. 60 หน้า. ปี พ.ศ. 2556.

งานวิจัยนี้ได้ศึกษาประสิทธิภาพการกำจัดทองแดง (II) ไอออนจากน้ำเสียสังเคราะห์โดยใช้ยูคาลิปตัส ได้ศึกษาประสิทธิภาพของส่วนต่าง ๆ ของต้นยูคาลิปตัสในการดูดซับทองแดง (II) ไอออน ศึกษานำไปจัยที่มีอิทธิพลต่อการดูดซับ ได้แก่ พีเอช ระยะเวลาในการกรน ปริมาณตัวดูดซับ และการพื้นฟูสภาพของตัวดูดซับที่ผ่านการใช้งานแล้ว ผลการศึกษาพบว่า เปลือกลำต้นยูคาลิปตัส มีประสิทธิภาพในการดูดซับทองแดง (II) ไอออนได้ดีที่สุดและสภาวะที่เหมาะสมในการดูดซับคือ พีเอชเท่ากับ 6 ระยะเวลาในการกรนเท่ากับ 20 นาที และปริมาณตัวดูดซับเท่ากับ 3 กรัม โดยสามารถนำเปลือกลำต้นยูคาลิปตัสที่ผ่านการใช้แล้วมาทำการพื้นฟูสภาพได้ ภายใต้สภาวะที่เหมาะสมได้ประสิทธิภาพในการดูดซับเท่ากับร้อยละ 99.17 ± 0.29 นอกจากนี้ได้นำวิธีการนี้ไปประยุกต์ใช้ในการดูดซับ ทองแดง (II) ไอออนจากน้ำเสียของโรงงานรีดเหล็กพบว่า ให้ผลการดูดซับที่ดี

53990120: MAJOR: CHEMICAL EDUCATION; M.Sc. (CHEMICAL EDUCATION)

KEYWORDS: COPPER (II) IONS/ EUCALYPTUS/ ADSORPTION

NANTHIKA CHUENSAMNUAL: REMOVAL OF COPPER (II) IONS BY
EUCALYPTUS. ADVISORY COMMITTEE: APINYA NAVAKHUN, D.Sc. 60 P. 2013.

This efficiency of eucalyptus for removal of copper (II) ions in synthetic wastewater was studied. The influence parameters such as pH, time of stirring, weight of adsorbent and regeneration of adsorbent were carried out. The results showed that eucalyptus bark provided highest adsorption capacity for copper (II) ions. The optimum removal conditions of copper (II) ions were pH = 6, time of stirring was 20 minutes and weight of adsorbent was 3 g. In addition, the adsorbent was regeneration. Under optimum condition, the adsorption efficiency of copper (II) ions was $99.17 \pm 0.29\%$. Moreover, this proposed method was applied for removal of copper (II) from wastewater of steel rolling mill factory which showed good adsorption results.

สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	๑
สารบัญ	๒
สารบัญตาราง	๓
สารบัญภาพ	๘
บทที่	
๑ บทนำ	๑
ความเป็นมาและความสำคัญของปัจจุบัน	๑
วัตถุประสงค์ของการวิจัย	๒
ขอบเขตของการวิจัย	๒
ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	๒
๒ เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	๓
ทองแดง	๓
การคุณชั้บ	๔
พืชที่นำมาใช้ในการศึกษา	๙
งานวิจัยที่เกี่ยวข้อง	๑๐
๓ วิธีดำเนินการวิจัย	๑๔
เครื่องมือ อุปกรณ์ และสารเคมี	๑๔
แผนการดำเนินการวิจัย	๑๕
การวิเคราะห์ทองแดง (II) ไอออน ตัวขาวิช Atomic Absorption Spectrometry	๑๖
การเตรียมตัวคุณชั้บจากส่วนต่าง ๆ ของyuca lipatss	๑๗
การศึกษาประสิทธิภาพการคุณชั้บทองแดง (II) ไอออนในน้ำเสียสังเคราะห์โดยใช้ส่วนต่าง ๆ ของyuca lipatss	๑๗
การศึกษาปัจจัยที่มีอิทธิพลต่อการคุณชั้บ	๑๘
๔ ผลการวิจัย	๒๖
ผลการศึกษาประสิทธิภาพการคุณชั้บทองแดง (II) ไอออนในน้ำเสียสังเคราะห์โดยใช้ส่วนต่าง ๆ ของyuca lipatss	๒๖

สารบัญ (ต่อ)

บทที่	หน้า
ผลการศึกษาปัจจัยที่มีอิทธิพลต่อการดูดซับ.....	28
5 สรุปและอภิปรายผล	37
สรุปผล	37
อภิปรายผล	37
ข้อเสนอแนะ	41
บรรณานุกรม	42
ภาคผนวก	45
ภาคผนวก ก	46
ภาคผนวก ข	52
ภาคผนวก ค	57
ประวัติย่อของผู้เขียน.....	60

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
4-1 ร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ้อนกับส่วนต่าง ๆ ของยูคาลิปตัส	27
4-2 ร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ้อนกับพีเอช	28
4-3 ร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ้อนกับระยะเวลาในการคน	30
4-4 ร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ้อนกับปริมาณของตัวคุณชับ	31
4-5 ร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ้อนกับจำนวนครั้งในการฟื้นฟูสภาพโดยการอบ	33
4-6 ร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ้อนกับจำนวนครั้งในการฟื้นฟูสภาพโดย วิธีการผึ้งแห้ง	34
4-7 ร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ้อนในโรงงานแต่ละแห่งที่ปริมาณตัวคุณชับต่างกัน	36
4-8 แสดงปริมาณท้องเต่า (II) ไออ้อนที่ถูกคุณชับ โดยเปลี่ยนยุคปีต่อไปในงานวิจัยนี้เปรียบเทียบกับงานวิจัยอื่น	39
ก-1 ปริมาณทองแดง (II) ไออ้อนหลังการคุณชับเมื่อใช้ส่วนต่าง ๆ ของยูคาลิปตัส	47
ก-2 ปริมาณทองแดง (II) ไออ้อนหลังการคุณชับที่พีเอชต่างกัน	47
ก-3 ปริมาณทองแดง (II) ไออ้อนหลังการคุณชับที่เวลาในการคนต่างกัน	48
ก-4 ปริมาณทองแดง (II) ไออ้อนหลังการคุณชับที่ปริมาณตัวคุณชับต่างกัน	48
ก-5 ปริมาณทองแดง (II) ไออ้อนหลังการคุณชับเมื่อผ่านการฟื้นฟูสภาพโดยวิธีการอบ	49
ก-6 ปริมาณทองแดง (II) ไออ้อนหลังการคุณชับเมื่อผ่านการฟื้นฟูสภาพโดยวิธีการผึ้ง	50
ก-7 ปริมาณทองแดง (II) ไออ้อนหลังการคุณชับน้ำเสียจากโรงงานรีดเหล็ก	51

สารบัญภาพ

ภาพที่	หน้า
3-1 แผนการดำเนินการวิจัย.....	15
3-2 ขั้นตอนการศึกษาประสิทธิภาพการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ่อนในน้ำเสียสังเคราะห์โดยใช้ส่วนต่าง ๆ ของต้นขุкалิปตัส	18
3-3 ขั้นตอนการศึกษาพิ效ที่เหมาะสมในการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ่อนในน้ำเสียสังเคราะห์ 19	19
3-4 ขั้นตอนการศึกษาระยะเวลาในการคนที่เหมาะสมในการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ่อน	20
3-5 ขั้นตอนการศึกษาผลของปริมาณตัวคุณชั้บที่เหมาะสมในการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ่อน	21
3-6 ขั้นตอนการศึกษาการเพิ่นฟูสภาพของเปลือกขุкалิปตัสที่ผ่านการใช้งานแล้ว.....	23
3-7 ขั้นตอนการศึกษาประสิทธิภาพการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ่อนจากโรงงานรีคเกล็ก.....	25
4-1 แสดงร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ่อนกับส่วนต่าง ๆ ของขุкалิปตัส	27
4-2 แสดงร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ่อนกับค่าพิ效	29
4-3 แสดงร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ่อนกับระยะเวลาในการคน	30
4-4 แสดงร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ่อนกับปริมาณของตัวคุณชั้บ	32
4-5 แสดงร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ่อนกับจำนวนครั้งในการเพิ่นฟูสภาพโดยวิธีการอบกับวิธีการผึ้งแห้ง.....	35
4-6 แสดงร้อยละของการคุณชั้บทองแดง (II) ไออ่อนในโรงงานแต่ละแห่งที่ปริมาณตัวคุณชั้บค่างกัน.....	36
ข-1 ผลของขุкалิปตัส	53
ข-2 ใบแห้งของขุкалิปตัส	53
ข-3 เปลือกของลำต้นขุкалิปตัส	54
ข-4 ใบสดของขุкалิปตัส	54
ข-5 แสดงการคนสารละลายที่ใส่ตัวคุณชั้บบน Hot Plate Magnetic Stirrer	55
ข-6 แสดงการกรองตัวคุณชั้บออกจากสารละลาย	55
ข-7 Atomic Absorption Spectrometer รุ่น nov AA 350	56