

รายงานการทดลองทางเคมีและเคมีเชิงคณิตศาสตร์ ที่ห้องเรียน โรงเรียนบ้านเสบียงวนพยุงแพนเดีย

พิมพ์ครั้งที่ ๑ : การกำจัดสังกะสีและnickel ในน้ำเสียสังเคราะห์ด้วยตัวกลางทรายเคลือบօอกไซด์ของเหล็ก และแมงกานีส ( TREATMENT OF ZINC AND NICKEL IN SYNTHETIC WASTEWATER BY IRON AND MANGANESE OXIDE COATED-SAND ) อ.ที่ปรึกษา : พศ.ดร. เที่ยรพร เชาวกิจเชริญ, อ.ที่ปรึกษา-ร่วม : พศ.ดร. ประแสง มงคลศิริ, 222 หน้า, ISBN 974-635-723-9

การวิจัยนี้เป็นการศึกษาประสิทธิภาพและสภาวะที่เหมาะสมในการกำจัดสังกะสีและnickel ในน้ำเสียสังเคราะห์โดยใช้ตัวกลางทรายเคลือบօอกไซด์และทรายเคลือบแมงกานีสออกไซด์ การวิจัยแบ่งเป็น 2 ขั้นตอน คือ ขั้นตอนแรกศึกษาสภาวะที่เหมาะสมและความสามารถในการแยกเปลี่ยนไอออนของตัวกลางทั้งสองชนิด โดยทดลองกับน้ำเสียสังเคราะห์สังกะสีและน้ำเสียสังเคราะห์nickel ที่ความเข้มข้น 10 มก./ล. 20 มก./ล. และ 50 มก./ล. พิอชเท่ากับ 5, 6, 7 และ 8 ตามลำดับ ขั้นตอนที่สองศึกษาเบรินที่ยืนบูรณาภัยให้เหมาะสมกับการฟื้นฟูค่าคุณภาพน้ำ ทดลองด้วยการเพิ่มน้ำยาตัวกลางด้วยโซเดียมไนเตรต 0.01 M และ 0.1 M เผาสภาวะที่เหมาะสมต่อการแยกเปลี่ยนไอออนซึ่งได้จากขั้นตอนที่ 1

จากการทดลองในขั้นตอนแรกพบว่าทรายเคลือบօอกไซด์และทรายเคลือบแมงกานีสออกไซด์มีประสิทธิภาพในแยกเปลี่ยนไอออนสังกะสีและไอออนnickel ได้ดีที่สุดที่ความเข้มข้นเท่ากับ 50 มก./ล. พิอชเท่ากับ 6 โดยประสิทธิภาพในการแยกเปลี่ยนไอออนสังกะสีและไอออนnickel เท่ากับ 68.92 % และ 69.52 % สำหรับทรายเคลือบօอกไซด์ และเท่ากับ 60.66 % และ 68.27 % สำหรับทรายเคลือบแมงกานีสอออกไซด์ ซึ่งปริมาณสังกะสีและnickel ที่ทรายเคลือบօอกไซด์แยกเปลี่ยนได้เท่ากับ 1978.02 มก./ล. เรซิน และ 2136.33 มก./ล. เรซิน และสังกะสีและnickel ที่ทรายเคลือบแมงกานีสอออกไซด์แยกเปลี่ยนได้เท่ากับ 2982.64 มก./ล. เรซิน และ 3057.52 มก./ล. เรซิน

จากการทดลองในขั้นตอนที่สองพบว่า การเพิ่มน้ำยาตัวกลางทั้งสองชนิดด้วยโซเดียมไนเตรต 0.1 M สามารถนำกลับໄโละหนักได้ในปริมาณมากกว่าการเพิ่มน้ำยาตัวกลางด้วยโซเดียมไนเตรต 0.01 M ถึง 2-4 เท่าเมื่อตัวกลางคือทรายเคลือบօอกไซด์ และในกรณีที่ตัวกลางคือทรายเคลือบแมงกานีสอออกไซด์นั้น โซเดียมไนเตรต 0.1 M สามารถนำกลับໄโละหนักได้ในปริมาณมากกว่าโซเดียมไนเตรต 0.01 M ถึง 12 เท่า ในปริมาตรของโซเดียมไนเตรตที่เท่ากัน

ภาควิชา วิศวกรรมเคมีและเคมีอินทรีย์  
สาขาวิชา วิศวกรรมเคมีและเคมีอินทรีย์  
ปีการศึกษา ๒๕๖๗

ลายมือชื่อนักศึกษา ..... พากษา ..... ชนกัน  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา ..... ที่ปรึกษา ..... ชนกัน  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม ..... ที่ปรึกษา ..... ชนกัน