

หัวข้อวิทยานิพนธ์	การกำจัดชัลเพอร์ในถ่านลิกไนต์โดยวิธีสกัดทางเคมี
หน่วยกิตของวิทยานิพนธ์	6 หน่วย
โดย	นางสาวสาวิตรี สุขปัญญาเลิศ
อาจารย์ที่ปรึกษา	รศ.ดร. พจนีย์ บุนมงคล
ระดับการศึกษา	อ.ศศิธร พุทธวงศ์
สาขาวิชา	วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต
ปีการศึกษา	เทคโนโลยีสิ่งแวดล้อม
	2542

บทคัดย่อ

ภำນะถันเป็นองค์ประกอบของการธรรมชาติที่พบในถ่านลิกไนต์และก่อให้เกิดผลพิษทางอากาศภายหลังการเผาไหม้ วิทยานิพนธ์นี้จึงเป็นการศึกษาเพื่อหาสาเหวของความเข้มข้นและอุณหภูมิที่เหมาะสมในการกำจัดภำพถันในถ่านลิกไนต์โดยวิธีสกัดทางเคมี และ ประเมินค่าใช้จ่ายในการกำจัดภำพถันของสารเคมีแต่ละชนิด สารเคมี 3 ชนิดที่ใช้ในงานวิจัยนี้ ได้แก่ สารละลายโซเดียมคาร์บอนเนต สารละลายคอปเปอร์(II)คลอไรค์ และ สารละลายโปเตสเซียมเปอร์เมงกานด์ การทดลองได้ใช้อัตราส่วนระหว่างสารละลายและถ่านลิกไนต์ที่ 500 มิลลิลิตรต่อ 100 กรัม โดยใช้ความเร็วในการผสมประมาณ 150 รอบต่อนาที และเวลาที่ใช้ในการทดลอง 1 ชั่วโมง ความเข้มข้นและอุณหภูมิจะปรับเปลี่ยนตามที่กำหนดในการทดลองของแต่ละสารเคมี

การศึกษาสาเหวที่เหมาะสมในการกำจัดภำพถันญูปต่าง ๆ ในถ่านลิกไนต์จากเหมือนองแม่เม้า จังหวัดลำปาง พบว่า ความเข้มข้นและอุณหภูมิต่าง ๆ ของสารเคมีแต่ละชนิด มีผลต่อปริมาณภำพถันในถ่านหินที่ถูกกำจัด โดยสาเหวที่เหมาะสมของสารละลายโซเดียมคาร์บอนเนตที่ความเข้มข้น 0.1 ไมลาร์ อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส สารละลายคอปเปอร์(II) คลอไรค์ที่ความเข้มข้น 20 เปอร์เซนต์โดยน้ำหนักต่อปริมาตร อุณหภูมิ 150 องศาเซลเซียส และสารละลายโปเตสเซียมเปอร์เมงกานด์ที่ความเข้มข้น 10 เปอร์เซนต์โดยน้ำหนักต่อปริมาตร อุณหภูมิห้อง (27 องศาเซลเซียส) ประสิทธิภาพในการกำจัดภำพถันรวมในถ่านหิน เพิ่กัน 59%, 51% และ 71% ตามลำดับ สาเหวที่เหมาะสมในการกำจัดของสารเคมีนี้อยู่กับคุณสมบัติของสารเคมี ชนิดของการทำปฏิกิริยาระหว่างสารเคมีและภำพถันในถ่านลิกไนต์ ความเข้มข้นและอุณหภูมิที่ใช้ทำปฏิกิริยา

การคำนวณค่าใช้จ่ายในการดำเนินการจากราคาสารเคมีและค่ากระแสไฟฟ้า พบว่า สารละลายนอกปีเปอร์(II)คลอไร์มีค่าใช้จ่ายสูงสุด รองลงมาคือ สารละลายน้ำแอลกอฮอล์-แมงกานेट และสารละลายน้ำเดิมน้ำมีค่าใช้จ่ายต่ำที่สุด โดยมีค่าใช้จ่ายในการกำจัด กำลังดันของสารเคมีแต่ละชนิด เท่ากับ 70.85, 14.8 และ 4.51 บาทต่อกรัมของก๊าซชัลเพอร์-ไคออกไซด์ที่ถูกกำจัด ตามลำดับ

จากการเปรียบเทียบประสิทธิภาพในการกำจัดและค่าใช้จ่ายในการดำเนินการของสารเคมี 3 ชนิด พบว่า สารละลายน้ำแอลกอฮอล์-แมงกานे�ตมีความเหมาะสมที่สุดในการกำจัดกำลังดัน เนื่องจากมีประสิทธิภาพในการกำจัดสูงสุด และมีค่าใช้จ่ายปานกลาง

คำสำคัญ(Keywords): กำลังดัน/ ถ่านหิน/ การสกัดทางเคมี/ สารละลายน้ำเดิมน้ำมีเนต/ สารละลายนอกปีเปอร์(II)คลอไร์มี/ สารละลายน้ำแอลกอฮอล์-แมงกานेट