การบำบัดก๊าซฟอร์มัลดีไฮด์โดยใช้โอโซนในห้องจำลอง

โดย นางสาววิลาวัลย์ มีงามดี นางสาวนิทรา สุขสานต์ นายวีระศักดิ์ รูจิราวินิจฉัย

บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์หลักเพื่อศึกษาการบำบัดก๊าซฟอร์มัลดีไฮด์โดยใช้โอโซน ในห้อง จำลองแบบปิด ห้องจำลองมีขนาด 1.2 X 1.2 X 1.8 ลูกบาศก์เมตร ทำจากกระจกหนา 5 มิลลิเมตร และติดตั้งถังปฏิกิริยาขนาด 25 X 40 X 15 ลูกบาศก์เซนติเมตร ทำจากกระจกหนา 3 มิลลิเมตร การ ทดลองแบ่งออกเป็น 2 ชุดการทดลอง ดังนี้ 1) การบำบัดก๊าซฟอร์มัลดีไฮด์โดยใช้โอโซน ในห้องจำลอง โดยการพ่นโอโซนที่อัตรา 300 มิลลิกรัมต่อชั่วโมง 2) การบำบัดก๊าซฟอร์มัลดีไฮด์โดยใช้โอโซน ในห้อง จำลอง โดยการพ่นโอโซนที่อัตรา 1,000 มิลลิกรัมต่อชั่วโมง โดยใช้ค่าความเข้มข้นเริ่มต้นของก๊าซฟอร์ มัลดีไฮด์ที่ 5.0 พีพีเอ็ม 7.5 พีพีเอ็ม และ 10 พีพีเอ็ม

จากชุดการทดลองที่ 1 การบำบัดก๊าซฟอร์มัลดีไฮด์โดยใช้อัตราการพ่นโอโซนที่ 300 มิลลิกรัมต่อชั่วโมง ใช้เวลาในการบำบัด 360 นาที ที่ค่าความเข้มข้นเริ่มต้นของก๊าซฟอร์มัลดีไฮด์ที่ 5.0 พีพีเอ็ม 7.5 พีพีเอ็ม และ 10 พีพีเอ็ม พบว่ามีประสิทธิภาพในการบำบัด 100 ± 0.12 เปอร์เซ็นต์ 100 ± 0.04 เปอร์เซ็นต์ และ 97.12 ± 0.45 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ

จากซุดการทดลองที่ 2 การบำบัดก๊าซฟอร์มัลดีไฮด์โดยใช้อัตราการพ่นโอโซนที่ 1,000 มิลลิกรัมต่อชั่วโมง ใช้เวลาในการบำบัด 170 นาที ที่ค่าความเข้มข้นเริ่มต้นของฟอร์มัลดีไฮด์ที่ 5.0 พี พีเอ็ม 7.5 พีพีเอ็ม และ 10 พีพีเอ็ม พบว่ามีประสิทธิภาพในการบำบัด 100 ± 0.21 เปอร์เซ็นต์ 100 ± 0.04 เปอร์เซ็นต์ และ 100 ± 0.22 เปอร์เซ็นต์ ตามลำดับ

จากผลการทดลองชุดการทดลองที่ 1 และ 2 ชี้ให้เห็นว่าที่อัตราการพ่นโอโซน 1,000 มิลลิกรัมต่อชั่วโมง สามารถบำบัดก๊าซฟอร์มัลดีไฮด์ได้เร็วกว่า และการศึกษาจลนพลศาสตร์ของการ บำบัดฟอร์มัลดีไฮด์ พบว่าปฏิกิริยาการบำบัดเป็นไปตามปฏิกิริยาอันดับศูนย์ และปฏิกิริยาอันดับหนึ่ง สำหรับอัตราการพ่นโอโซน 300 มิลลิกรัมต่อชั่วโมง และ 1,000 มิลลิกรัมต่อชั่วโมง ตามลำดับ Treatment of gaseous formaldehyde in a modeling room using ozonation

> By Miss Wilawan Meengamdee Miss Nitra Sooksan Mr. Weerasak Rujirawinitchai

Abstract

The main objective of this research was to study treatment of gaseous formal dehyde in a closed modeling room using ozonation. The modeling room was made of glass having the dimension of $1.2 \times 1.2 \times 1.8$ meter with 5 millimeter thickness. The glass reactor with the dimension of $25 \times 40 \times 15$ centimeter and 3 millimeter thickness was installed inside the modeling room. The experimental work was divided into 2 parts as follows: 1) treatment of gaseous formal dehyde in a modeling room using ozone dosage of 300 milligram/hour. 2.) treatment of gaseous formal dehyde in a modeling room using ozone dosage of 1,000 milligram/hour. The initial concentration of gaseous formal dehyde was varied at 5 ppm, 7.5 ppm, and 10 ppm

From the first part of experiment; treatment of gaseous formaldehyde in a modeling room using ozone dosage at 300 milligram/hour and treatment time of 360 minutes at the initial concentrations of gaseous formaldehyde of 5 ppm, 7.5 ppm, and 10 ppm it was found that the treatment efficiency at 100 \pm 0.12 %, 100 \pm 0.04 %, and 97.12 \pm 0.45 %, respectively.

For the second part; treatment of gaseous formaldehyde in a modeling room using ozone dosage at 1,000 milligram/hour and treatment time of 170 minutes at the initial concentration of gaseous formaldehyde of 5 ppm, 7.5 ppm, and 10 ppm, it was found that treatment efficiency of 100 \pm 0.21 %, 100 \pm 0.04 %, and 100 \pm 0.22 %, respectively.

The results from parts 1 and 2 indicated that formaldehyde could be treated faster at the ozone dosage of 1,000 milligrams/hour. In addition, from kinetic study of treatment of gaseous formaldehyde, it was observed that the treatment reactions follow zero order and first order when using oznone dosages at 300 milligrams/hour and 1,000 milligrams/hour, respectively.