

4C6)

VOCs 처리를 위한 $O_3/TiO_2/UV$ 시스템의 최적 운전조건 도출에 관한 실험적 연구

Study on Deducing the Optimized Operation Condition of $O_3/TiO_2/UV$ System to Treat VOCs Gases

김 경진 · 박 옥현

부산대학교 환경공학과

1. 서 론

보건 및 환경에 직접적으로 악영향을 미치는 휘발성 유기화합물(Volatile Organic Compounds, VOCs) 제거를 위한 기술로써 광촉매 산화기술은 전망이 좋은 방법으로 인식되어 왔다. 그러나 TiO_2 를 이용한 VOCs 처리기술은 광촉매 비활성화 문제로 제한적으로 사용되어 왔으며, 대부분 laboratory scale에서 연구가 수행되어 pilot scale의 연구 사례가 없어 현장적용에 제한을 받아왔다. 본 연구에서는 VOCs로 오염된 공기의 효율적 경제적 처리를 위해 광촉매산화장치에 강력한 산화제인 오존을 주입하여 VOCs 산화속도와 제거효율을 높이고, 광촉매 비활성화를 자연시키는 효과를 유발하며, 또한 반응기 단위 부피 당 광촉매 표면적의 조절이 용이하도록 하여 scale-up에 유용한 장치를 개발할 수 있다는데 착안하여 $O_3/TiO_2/UV$ 시스템을 구성하고 상대습도, 온도, 가스유량, O_3 의 농도 등의 조건을 변화시키면서 이 시스템의 최적운전조건을 도출하였다. 동시에 O_3/UV 및 TiO_2/UV process와 $O_3/TiO_2/UV$ process의 VOCs 제거성능을 비교 고찰하였다.

2. 연구 방법

10nm 입자의 anatase형 결정구조의 TiO_2 광촉매를 사용하였고, TiO_2 sol 기저체로써 자외선 투과면적과 효율이 큰 glass tube를 사용하였다. 광원으로는 TiO_2 를 가장 효과적으로 활성화시키는 주파장 365 nm을 가지는 12W UV lamp(일본 NEC 램프)를 사용하였다. 오존은 0~20ppm의 범위로 주입되었고, VOCs 샘플 가스로서 BTEX(Benzene, Toluene, Ethylbenzene, and o-Xylene)를 선정하여 농도가 100 ppm인 가스를 20L/min 유량으로 반응기에 유입하였다. 아크릴 재질로 된 사각형 단면의 단위장치를 여러 개 직렬로 배열한 광촉매 산화장치(그림 1(a))에 TiO_2 가 코팅된 glass tube를 가스 흐름 방향에 수직으로, 수평하게, 등간격으로 각층별로 배열하되 glass tube 사이의 기류가 지그재그형이 되도록 설치하였고, UV lamp를 glass tube의 길이방향 축에 수직으로 수평하게 설치하였다(그림 1(b)). 유입 및 유출되는 BTEX의 농도를 측정하기 위해 GC/FID(Perkins-Elmer Autosystem XL)를 사용하였고, 유입 및 유출 가스 중의 오존농도는 오존측정기(O_3 tech, OZ-100D)로 측정되었다.

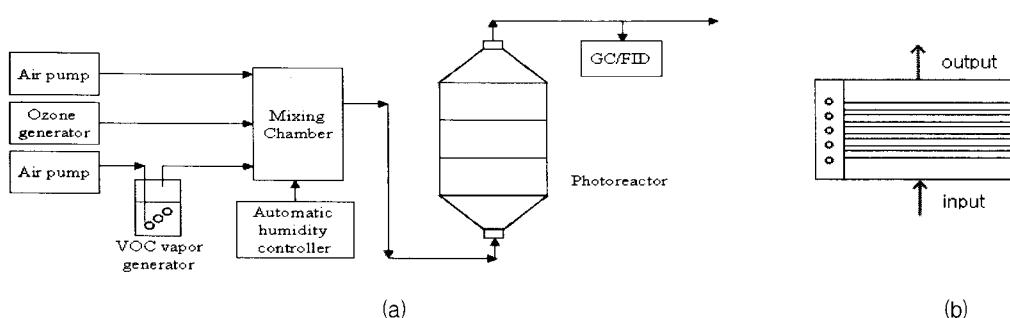


Fig. 1. Schematic diagram of (a) a photocatalytic reactor system, and (b) its front view.

3. 결과 및 고찰

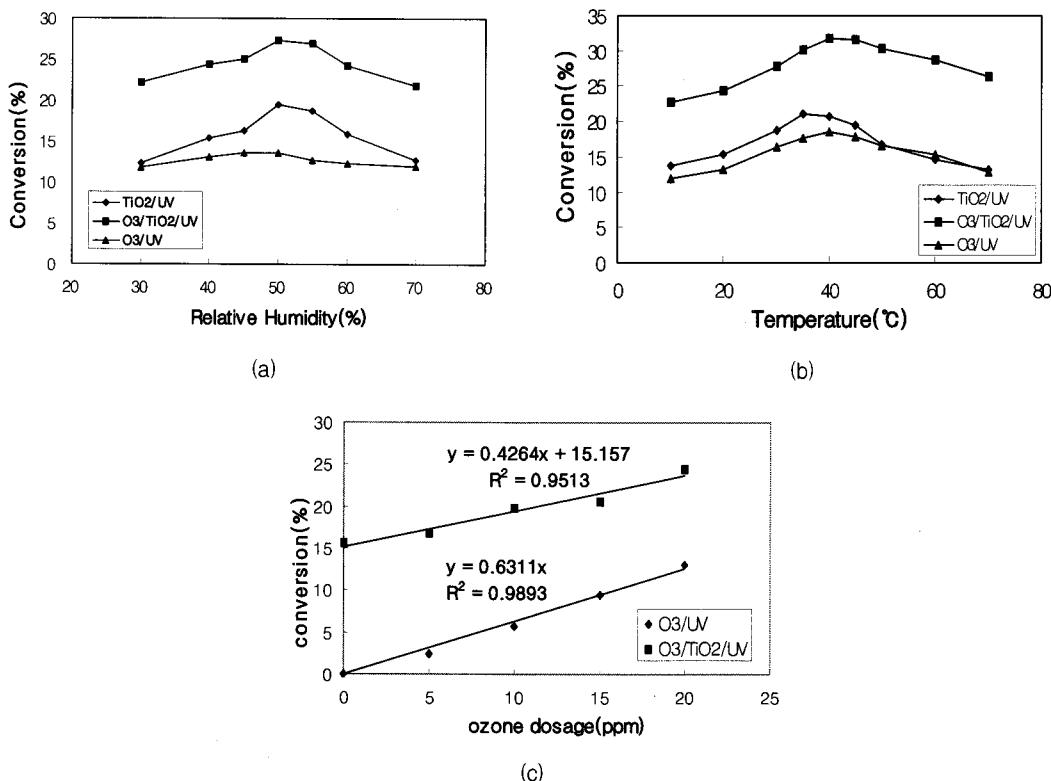


Fig. 2. Variation of BTEX removal efficiency with (a) gas humidity, (b) temperature, and (c) ozone dosage.

그림 2는 가스습도, 온도, 오존농도를 변화시켰을 때 O₃/UV, TiO₂/UV 및 O₃/TiO₂/UV 시스템에서의 BTEX 처리효율 변화를 나타낸 것이다. 각 시스템의 BTEX 처리 효율을 비교했을 때, O₃/TiO₂/UV system의 처리효율이 현저히 높음을 알 수 있다. 또한, O₃/TiO₂/UV system에서 BTEX의 처리 효율은 가스의 상대습도 50~55%, 온도 40~45°C 조건에서, 그리고 오존주입농도가 클 수록 BTEX 처리효율이 높아짐을 알 수 있다.

참 고 문 헌

- Ajay, K.R. and Antonie A.C.M. Beenackers (1998) Development of a new photocatalytic reactor for water purification, *Catalysis Today*, 40, 73~83.
- Cho, K.C. and H.G. Yeo (2006) Photocatalytic Decomposition of Gaseous Acetaldehyde by Metal Loaded TiO₂ with Ozonation, *J. of Korean Society for Atmospheric Environment*, 22(E1), 19~26.
- Zhang, P., F. Liang, G. Yu, Q. Chen, and W. Zhu (2003) A comparative study on decomposition of gaseous toluene by O₃/UV, TiO₂/UV and O₃/TiO₂/UV, *J. of Photochemistry and Photobiology A: Chemistry*, 156, 189~194.