## $CuFe_2O_4$ 을 이용한 메탄부분산화 특성 연구

우성웅\*,\*\* · 강 용\*,<sup>†</sup> · 강경수\*\* · 김창희\*\* · 김철성\*\*\* · 박주식\*\*

\*충남대학교 화학공학과
305-764 대전시 유성구 궁동 220
\*\*한국에너지기술연구원
305-343 대전시 유성구 궁동 71-2
\*\*\*국민대학교 나노전자물리학과
136-702 서울시 성북구 정릉동 861-1
(2008년 10월 21일 접수, 2008년 12월 1일 채택)

## A Study of Methane Partial Oxidation Characteristics on CuFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>

Sung Woung Woo\*\*\*\*, Yong Kang\*\*, Kyoung Soo Kang\*\*, Chang Hee Kim\*\*, Chul Sung Kim\*\*\* and Chu Sik Park\*\*

\*Department of Chemical Engineering, Chungnam National University, 220 Gung-dong, Yuseong-gu, Daejeon 305-764, Korea \*\*Hydrogen Energy Research Center, Korea Institute of Energy Research, 71-2 Jang-dong, Yuseong-gu, Daejeon 305-343, Korea \*\*\*Department of Physics, Kookmin University, 861-1 Chongnang-dong, Songbuk-gu, Seoul 136-702, Korea (Received 21 October 2008; accepted 1 December 2008)

## 요 약

CuFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>와 Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>의 탄소 침적 및 환원 특성을 900 ℃에서 TGA, XRD, SEM, TEM 등의 분석 및 반응 후 가스조성분석을 통하여 연구하였다. XRD 분석결과 환원된 Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>는 Fe(iron)와 graphite(C) 그리고 Fe<sub>3</sub>C으로 구성되어 있는 것으로 나타났다. 반면에, 환원된 CuFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>에서는 graphite나 Fe<sub>3</sub>C가 나타나지 않았다. SEM을 이용하여 표면 구조를 관찰한 결과 환원된 Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>의 표면이 탄소로 뒤덮여 있는 것을 확인할 수 있었다. 이와 달리 CuFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>에서는 CH<sub>4</sub> 전환 월 및 환원속도가 높았고, 환원반응 후 탄소량 추정결과 Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>에서보다 훨씬 낮게 나타났다. TEM 분석결과 Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> 입 자로부터 탄소가 판상구조의 형태로 성장한 것을 확인할 수 있었다.

Abstract – Characteristics of reduction properties and carbon deposition of CuFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> and Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> were investigated by using TGA, XRD, SEM, TEM and gas analysis at 900 °C. XRD analyses indicated that the reduced Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> was composed of Fe, graphite and Fe<sub>3</sub>C phases. In contrast, the reduced CuFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> did not show the graphite or Fe<sub>3</sub>C phases. It was observed by SEM analysis that the surface of the Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> was completely covered with carbon, after methane partial oxidation. From gas analysis, CuFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> showed much higher methane conversion and reduction kinetics as compared to the Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> under the same reaction conditions and the estimated carbon deposition amounts on the reduced CuFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> was much lower than those on the reduced Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> during the syngas production process. It was found by TEM that carbon on the reduced Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> particles has a platelet shape.

Key words: Carbon Deposit, Partial Oxidation, Cu-ferrite, Methane, Syngas