

Ni-Mg-Al hydrotalcite 촉매상에서 다시마 액화액의 수증기 개질 반응을 통한 수소 생산**이성찬, 우희철†**

부경대학교

(woohc@pknu.ac.kr[†])

친환경 연료인 수소는 현재 다양한 방법으로 생산되고 있으며 보통 탄화수소 개질 반응을 통하여 생산된다. 하지만 탄화수소연료는 한정된 량과 온실가스 배출이라는 단점을 갖고 있어 다양한 바이오매스로부터 수소생산을 위한 연구가 진행되고 있다. 본 연구에서는 해조류의 한 종류인 다시마의 액화액으로부터 수증기 개질반응을 통한 수소생산을 위해 NiMgAl 하이드로탈사이트 촉매를 적용하여 일반적인 N계 촉매보다 층상이중수산화물 구조를 갖는 촉매의 효과를 평가하고자 한다. 본 실험은 고정층 반응기에 $\text{Ni}_{1.5}\text{Mg}_{1.5}\text{Al}_{1.0}$ 촉매를 장착하여 다시마 액화액의 S/C비를 10.5로 고정하고 반응온도는 400 ~ 900 °C, 공간속도는 0.5 ~ 3.0 h^{-1} 범위로 하여 반응표면 분석법을 통하여 수소생산에 최적의 반응조건을 확인하였다. 실험결과 750°C, 1.0 h^{-1} 실험조건에서 수소 전환율이 약 86%, 탄소 전환율이 약 93%로 가장 높은 효율을 보였으며, $\text{Mg}_{3.0}\text{Al}_{1.0}$ 를 지지체로 하여 침전법으로 N을 13 wt% 담지 시킨 촉매와 활성을 비교해본 결과 $\text{Ni}_{1.5}\text{Mg}_{1.5}\text{Al}_{1.0}$ 촉매상에서 수소 생산 효율이 약 20% 향상된것을 확인하였다. 이는 $\text{Ni}_{1.5}\text{Mg}_{1.5}\text{Al}_{1.0}$ 촉매가 하이드로탈사이트 구조를 갖음으로써 활성 금속인 Ni/Ni_{3.0}Al_{1.0}촉매보다 Ni 표면에 고르게 분산 되어 촉매의 활성이 증가한 것으로 판단된다.