

**비화학 양론성 Rutile ( $TiO_{2-x}$ )에서 산소확산과 전기전도 특성**  
 (Oxygen Diffusion and Electrical Conductivity of Nonstoichiometric Rutile ( $TiO_{2-x}$ )))

창원대학교 재료공학과 김명호  
 고려대학교 재료공학과 변재동

### 1. 서 론

$n$ 형 반도체로 비화학 양론성(nonstoichiometry)인  $TiO_{2-x}$ 는 전기전도도, 확산, 화학양론결합의 이탈정도( $x$ )등의 실험방법으로 점결합 형태를 규명하기 위해 많은 연구가 진행되고 있지만, 아직도 rutile에서 주된 결합 형태와 결합의 이온화상태에 대해선 논란이 되고 있다. 산소부족형  $TiO_{2-x}$ 에서는 이온화 정도가 다른 산소빈자리나 침입형 티타늄(interstitial titanium ion)이 생성되기 때문에 실험 방법 및 조건에 따라 제각기 상이한 결합 모델을 제안하였다.

본 연구에서는 단일 결함이 아닌 여러 결합 형태를 포함하는 rutile에서 산소분압과 온도 변화에 따라 산소의 확산속도 및 전기전도도를 측정하여 주된 결합 형태를 규명하고자 하였다.

### 2. 실험방법

실험에 사용한  $TiO_2$  단결정은 Verneuil방법으로 성장시킨 순도 99.99%로 c축 방향으로 절단한 시편을 SiC연마지에서 연마한 후 diamond spray( $1\mu m$ )와 알루미나 분말( $0.3\mu m$ )을 사용하여 polishing하였다. 산소분압은  $H_2/Ar/H_2O$ 가스 혼합과 고순도 산소를 Ar으로 희석하여  $10^{-17} \sim 1$ 기압 범위의  $Po_2$ 를 설정한 후  $900 \sim 1300^\circ C$ 에서 확산 및 전기전도도를 측정하였다.

### 3. 실험결과

Rutile에서 산소분압과 온도변화에 대한 산소확산 계수( $D_0$ )와 전기전도도( $\sigma$ )의 실험치를 종합하면,  $D_0$ 와  $\sigma$ 는  $Po_2$ 와 온도변화에 따라 구역별로 상이한 의존도를 나타냄을 알 수 있다.

높은 산소분압대에서는 측정온도가 낮을수록  $D_0$ 와  $\sigma$ 는 단결정 시편에 고용된 불순물에 의한 영향이 지배적이었으며,  $Po_2$ 가 감소함에 따라서 intrinsic defect가 지배적으로 작용하나 주된 결합 형태는 온도 및  $Po_2$ 에 따라 이온화 상태가 다른 복합적인 결함이 공존하는 것을 확인하였다. 또한, Magneli상 ( $Ti_nO_{2n-1}$ )근처의 산소 분압대에서 열처리한 rutile 단결정에서는 crack현상이 관찰되고, 산소확산 계수는 급격히 감소를 하였는데, 이 현상은 Magneli상에서는 점결함이 감소하고 1차원 이상의 extended defect(crystallographic shear plane)가 형성되기 때문이다.