

가시광 반응성을 위한  $TiO_2$ 계 복합 sol 합성  
 (The Preparation of Nanocomposition Titania sol for Visible light activation)

이강, 황두선, 권순형\*, 김선재

세종대학교 나노공학과

\*한양대학교 재료공학과

최근 광촉매 재료로 각광받고 있는  $TiO_2$ 는 band gap 에너지가 3.0~3.2eV로 자외선 영역과 일부 가시광선 영역에서 활성을 갖는 것으로 알려져 있다. 따라서 용액중에 결정화 및 안정화되어 있는  $TiO_2$ 의 band gap 에너지를 낮춘다면 가시광 영역의 광반응을 얻을 수 있다. 이에 본 연구는 G. Sato등이 제안한 방법으로  $TiO_2$  sol을 제조할 때 band gap 에너지를 낮추고자 천이금속원소를 첨가하여 복합 및 담지된  $TiO_2$ 계 복합 sol을 합성하고자 하였다.

출발원료는  $TiCl_4$ 를 가수분해하여 제조한  $TiOCl_2$ 에 천이금속원소인 V, Cr, Fe, Ni, Nb등의 chloride 화합물을 첨가하여 중화 및 세척과정을 거친 후, 과산화수소수에 용해하여 전구체 용액인 titania peroxy용액을 제조하였다. 제조된 전구체 용액은 온도와 시간을 변수로 각각 열처리하여  $TiO_2$ 계 복합 sol을 합성하였다. 제조된 시편은 X-선 회절 분석, 투과전자현미경, particle size analyzer,  $\zeta$ -potential analyzer 및 UV-VIS Spectrometer 등을 이용하여 천이금속 첨가에 따른  $TiO_2$ 계 복합 sol의 형성과정과 특성변화를 관찰하였다.

천이금속을 첨가한 복합 titanium peroxy 용액으로부터 sol 생성과정은  $Ti(M)O(OH)(OOH)$  cluster의  $Ti(M)O_2$ 로의 변화에 의하여 일어난다. 120°C에서 10시간 시효처리한  $TiO_2$ 계 복합 sol의 경우 천이금속의 종류에 관계없이 모두 anatase형 결정구조를 나타내었고, particle size analyzer 및 투과전자현미경 관찰결과 20~30 nm의 침상 및 화살촉 형태를 가지고 있는 것을 확인하였다. UV-VIS 측정결과 순수한  $TiO_2$  sol은 380 nm이하에서는 높은 흡수도를 나타내며 가시광선영역인 400 nm이상에서는 낮은 흡수도를 나타내었다. 천이금속을 첨가한  $TiO_2$  복합 sol은 첨가물질에 관계없이 모두 380 nm이하에는 순수한  $TiO_2$  보다는 낮은 흡수도를 보이나 400 nm 이상에서는 오히려 높은 흡수도를 나타내었다.

#### 참고문헌

1. G. Sato, Y. Arima, H. Tanaka and S. Hiraoka, U.S Pattents 5,403,513.s
2. S. J. KIM, S. D. Park. J.KOR. Inst. Met & Mater. 39.(2001) 214.