

Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+TiO<sub>2</sub> 및 Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>의 소결성 및 열적특성 비교연구

Comparison of Sinterability and Thermal Properties of Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+TiO<sub>2</sub>  
with Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

김한수, 정창용, 김시형, 이수철, 이영우

한국원자력연구소 일체형원자로 노심부품제조기술개발과제

Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+TiO<sub>2</sub> 소결체는 초기노심의 반응도제어를 위해 사용되는 가연성흡수봉의 중성자흡수재로서 최근 각광을 받고 있다 그러나 혼합분말에서 Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/TiO<sub>2</sub>의 혼합비에 따라 소결조건이 까다롭고 Gd<sub>x</sub>Ti<sub>y</sub>O<sub>z</sub> 소결체가 도가니에 접착되는 문제가 있다 TiO<sub>2</sub>의 대체물질로서 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>를 사용하여 Gd<sub>x</sub>Al<sub>y</sub>O<sub>z</sub> 소결체를 제조하면 융점이 Gd<sub>x</sub>Ti<sub>y</sub>O<sub>z</sub> 소결체 보다 높고 소결체가 더욱 치밀한 것으로 나타났다 따라서 Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+TiO<sub>2</sub> 및 Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 혼합분말의 소결성, 고용체의 형성, 소결체의 열전도도 등을 비교연구할 필요가 있다

Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+Al<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 혼합분말은 Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+TiO<sub>2</sub> 보다 소결온도가 높으나 소결밀도가 균일하고 분말의 혼합비에 따른 소결조건의 변화가 없으며 도가니와 반응이 일어나지 않았다 소결체에서 Gd 농도가 같을 경우 Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+Al<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 분말은 고용체 형성온도가 Gd<sub>2</sub>O<sub>3</sub>+TiO<sub>2</sub> 보다 약 200°C 높으나 초기 고밀화반응은 빨리 일어났다

소결온도에 따른 고용체 형성과정을 Gd<sub>x</sub>Ti<sub>y</sub>O<sub>z</sub>와 Gd<sub>x</sub>Al<sub>y</sub>O<sub>z</sub> 소결체에 대해 XRD분석한 결과 모두 11 또는 12 고용체가 분말의 혼합비에 따라서 동시에 나타났다

Gd<sub>x</sub>Ti<sub>y</sub>O<sub>z</sub>와 Gd<sub>x</sub>Al<sub>y</sub>O<sub>z</sub> 소결체의 열적특성을 비교하기 위해 TMA로써 선팽창계수를 측정하였고, 열화산계수와 열용량을 각각 측정하여 열전도도를 구하였다

Preparation of Hollow-type SiO<sub>2</sub> Particles with Controllable Cavity Morphology

Gee-Young Jung\*\*\*\*, Joo-Young Yoon\*, You-Keun Oh\*\*, Ho-Kun Kim\*\*\*

\*Advanced Nanomaterials Research(ANR)

\*\*Pottery Research Center, Korea Institute of Ceramic Engineering & Technology

\*\*\*Department of Applied Chemistry, Hanyang University

Hollow-type SiO<sub>2</sub> particles with various cavity morphology are prepared by inorganic template method using Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-SiO<sub>2</sub> core-shell composite particles. The core Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> particles with the shape of spherical, peanut, ellipsoidal, cubic, and hexagonal plate are firstly synthesized. Then SiO<sub>2</sub> layer with the thickness of ~30 nm is deposited on the surface of pre-prepared core particles by the controlled hydrolysis reaction of Tetraethoxysilicate(TEOS). Subsequently the core material is leached completely by washing with 0.1N-HCl solution, leading to the hollow-type SiO<sub>2</sub> particles with preserving the cavity morphologies which are identical to those of core particles.