'2003 추계학술발표회 논문집

원자력학회

UO2-5wt%CeO2 소결체의 기공율 및 기공분포에 따른 기계적 특성 연구

A study on the Effect of porosity and pore size distributions on the mechanical properties of UO₂-5wt%CeO₂ Pellets

> 이상철, 이홍림, 정창용*, 이수철*, 김한수*, 이영우* 연세대학교 세라믹공학과, 한국 원자력 연구소*

요 약

UO2-5wt%CeO2에 기공형성제인 AZB 분말을 첨가하여 1700℃/4hr 환원 소결한 소결체의 기 공율(밀도) 및 기공분포 변화에 따른 기계적 특성 변화를 경도, 파괴인성 및 강도변화를 통 해 관찰하였다. 기계적 특성 변화는 기공율 및 기공분포에 따른 경도, 파괴인성 및 고온강 도 값의 변화를 통해 관찰하였다. 단일 및 이중기공 분포를 갖는 UO2-5wt%CeO2 소결체는 기 공율 증가에 따른 경도값의 변화는 없었으나, 단일조대 기공을 갖는 소결체는 단일 및 이중 기공 분포 소결체에 비해 낮은 경도값을 나타냈다. 파괴인성값은 기공율이 증가할수록 약간 증가하는 경향을 보였으며, 단일조대기공을 갖는 소결체가 단일 및 이중기공 분포를 갖는 소결체 보다 높은 파괴인성값을 나타냈다. 기공율 및 기공분포에 따른 파괴강도 값은 단일 및 이중 기공분포 소결체가 단일조대 기공을 갖는 소결체 보다 상대적으로 높은 값을 보였 고, 기공율 3%,5% (소결밀도 93,95% T.D) 및 이중기공 분포를 갖는 소결체는 고온(1000℃) 에서 강도가 약간 상승하였다.

The mechanical properties of the $U0_2$ -5wt%Ce0₂ pellets were analysed in terms of porosity(density) and pore size distributions for $U0_2$ -5wt%Ce0₂ pellets by adding different amount of AZB poreformer to $U0_2$ -5wt%Ce0₂ and sintering at 1700°C in reducing atmosphere for 4hour by measurement of the vickers hardness (Hv), fracture toughness (K_{1C}) and the fracture strength(σ_h). The vickers hardness (Hv) values of the mono and bi-modal pore size distributions $U0_2$ -5wt% Ce0₂ pellets show that the same levels with increase porosity, however, the mono-modal & large pore pellet has

the lower values more than the mono and bi-modal. The fracture toughness (K_{1C}) values of the UO₂-5wt% CeO₂ pellets slightly increase with increase porosity and the mono-modal & large pore pellet show that the higher than the mono and bi-modal pellets. The fracture strength values of the mono and bi-modal UO₂-5wt% CeO₂ pellets were higher than the mono-modal & large pore pellet, and it's values slightly increase at the 1000°C in the 93 and 95% T.D (porosity 3 and 5%) bi-modal UO₂-5wt% CeO₂ pellets.

1. 서론

원자로용 핵연료로 사용되는 UO2 핵연료 소결체 및 UO2에 PuO2를 첨가한 혼합 핵연료 소결 체는 밀도, 기공율, 결정립 크기등의 미세구조 변화에 따라 여러가지 다양한 특성을 나타내 며, 이러한 특성은 핵연료의 성능에 큰 영향을 미친다. 핵연료 소결체의 미세구조는 핵연료 가 원자로에서 조사될 때의 열적/기계적 특성 변화로 인한 핵분열생성물의 거동과 관련을 갖기 때문에[1~2], 핵연료 소결체의 미세구조 변화와 이에 따른 열적/기계적 특성 변화에 대한 연구가 활발히 진행되어지고 있다. 산화물 핵연료에서 열적/기계적 특성에 관련된 문 제중의 하나는 열충격에 의한 핵연료 소결체의 파괴인데, UO> 산화물 핵연료는 원자로 출력 증가시 열전도도가 K = (0.117 №.65 ⋈0⁻⁴T) + 2.14 ⋈0⁻³ ⋈T+273)³(W/m℃)로 아주 낮은 값[3] 을 나타내기 때문에 소결체의 원주 중심부에는 핵분열에 의해 고온상태로 되고 피복관이 접 해 있는 소결체의 원주 표면 부분은 냉각수에 의해 저온상태로 되어 큰 온도차가 발생하고, 이때 핵연료 소결체는 고온에서 저온으로의 급냉에 의한 열충격과 이에 따른 열응력을 받게 된다. 핵연료 소결체의 열충격 거동은 다양한 인자들(밀도, 기공율, 결정립의 크기 및 분 포, 열전도도, 첨가물)에 의해 영향을 받게되며, UO2 단일 핵연료 및 혼합 핵연료 소결체 에서 이러한 인자들의 변화에 따른 열적/기계적 특성변화에 대한 연구가 필요하다. 특히 U0,에 Pu0,를 첨가한 혼합핵연료 소결체는 U0, 핵연료 소결체에 비해, 낮은 소결 밀도, 결정 립 성장의 둔화 및 소결체내 Pu의 불균질한 분포등의 문제[4]가 발생하므로, 소결 공정 변 화 및 소결 조제를 이용한 소결체의 제조에 대한 연구가 진행되고 있으며, 이 경우 소결체 의 미세구조 변화에 따른 소결체의 열충격 거동과 이에 따른 열적, 기계적 특성에 대한 연 구도 병행되어야 할 것이다.

본 연구에서는 UO₂에 PuO₂와 고온 물리 화학적인 성질이 유사한 CeO₂를 첨가하고, 여기에 기공형성제를 혼합하여 기공율 및 기공분포를 달리하는 모의 혼합 핵연료 소결체를 제조한 소결체에 대해 경도, 파괴인성, 상온 및 고온강도 측정을 통해 기공율 및 기공분포가 소결 체의 기계적 성질에 미치는 영향을 비교 분석하였다.

2. 실험방법

(1) 시편제조

(가)단일 기공분포(mono-modal pore size distribution)를 갖는 U0₂-5wt% CeO₂ 소결체 제조 ① UO₂-5wt%CeO₂ 분말에 3.0wt%AZB를 첨가하여 2시간동안 tubular mixing하고, continuous attrition milling(20분/5회)처리한 후, 3 ton/cm²로 성형하여 ,1700℃에서 4시간동안 H₂ 분위기에서 환원 소결하여 93.7%T.D의 소결밀도와 mono modal의 기공 분포를 갖는 소결체를 제조하였다. [그림1(a),(d)]

② U0₂-5wt%CeO₂ 분말에 1.0wt%AZB를 첨가하여 2시간동안 tubular mixing하고, continuous attrition milling(20분/5회)처리한 후, 3 ton/cm²로 성형하여 ,1700℃에서 4시간동안 H₂ 분위기에서 환원 소결하여 95.5%T.D의 소결밀도와 mono modal의 기공 분포를 갖는 소결체를 제조하였다. [그림1(b),(d)]

③ UO₂-5wt%CeO₂ 분말을 2시간동안 tubular mixing하고, continuous attrition milling(20 분/5회)처리한 후, 3 ton/cm²로 성형하여 ,1700℃에서 4시간 동안 H₂ 분위기에서 환원 소결 하여 97.6%T.D의 소결밀도와 mono modal의 기공 분포를 갖는 소결체를 제조하였다. [그림 1(c),(d)]

(나) 이중 기공분포(bi-modal pore size distribution)를 갖는 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체 제조 ① UO₂-5wt%CeO₂ 분말에 1.5wt% AZB를 첨가하여 2시간동안 tubular mixing하고, continuous attrition milling(20분/5회)처리한 후, 이 분말에 38um의 입자사이즈를 갖는 AZB 1.5%를 첨가하여 다시 2시간동안 tubular mixing하고, 3 ton/cm²로 성형하여 ,1700℃에서 4시간동 안 H₂ 분위기에서 환원 소결하여 93.3%T.D의 소결밀도와 bi-modal의 기공 분포를 갖는 소결 체를 제조하였다. [그림2(a),(d)]

② U02-5wt%CeO2 분말에 0.5wt% AZB를 첨가하여 2시간동안 tubular mixing하고, continuous attrition milling(20분/5회)처리한 후, 이 분말에 38um의 입자사이즈를 갖는 AZB 0.5%를 첨가하여 다시 2시간동안 tubular mixing하고, 3 ton/cm²로 성형하여 ,1700℃에서 4시간동 안 H₂ 분위기에서 환원 소결하여 95.4%T.D의 소결밀도와 bi-modal의 기공 분포를 소결체를 제조하였다. [그림2(b),(d)]

③ UO₂-5wt%CeO₂ 분말을 2시간동안 tubular mixing하고, continuous attrition milling(20 분/5회)처리한 후, 이 분말에 38um의 입자사이즈를 갖는 AZB 0.2%를 첨가하여 다시 2시간동 안 tubular mixing하고, 3ton/cm²로 성형하여 ,1700℃에서 4시간 동안 H₂ 분위기에서 환원 소결하여 97.7%T.D의 소결밀도와 bi-modal의 기공 분포를 갖는 소결체를 제조하였다. [그림 2(c),(d)]

(다) 조대기공(Large pore)을 갖는 UO2-5wt%CeO2 소결체 제조

① UO2-5wt%CeO2 분말을 2시간동안 tubular mixing하고, continuous attrition milling(20

분/5회)처리한 후, 이 분말에 38um의 입자사이즈를 갖는 AZB 3.0%를 첨가하여 다시 2시간동 안 tubular mixing하고, 3ton/cm²로 성형하여 ,1700℃에서 8시간동안 H₂ 분위기에서 환원 소결하여 92.6%T.D의 소결밀도와 large pore(10*um*이상, mono-modal)의 기공 분포를 갖는 소 결체를 제조하였다. [그림3(a),(c)]

② U02-5wt%CeO2 분말을 2시간동안 tubular mixing하고, continuous attrition milling(20 분/5회)처리한 후, 이 분말에 38um의 입자사이즈를 갖는 AZB 1.0%를 첨가하여 다시 2시간동 안 tubular mixing하고, 3ton/cm²로 성형하여 ,1700℃에서 8시간동안 H₂ 분위기에서 환원 소결하여 95.8%T.D의 소결밀도와 large pore(10*um*이상, mono-modal)의 기공 분포를 갖는 소 결체를 제조하였다. [그림3(b),(c)]

AZB를 첨가하여 기공율을 변화시킨 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체의 밀도는 수침법(water immersion)으로 측정하였고, 기공율(porosity%)은 소결밀도를 이용하여 측정하였다. UO₂-5wt%CeO₂ 소결체는 1mm의 disk형태로 절단한 후, 절단면의 균열을 제거하기 위해 sand paper(#600)로 연마 한 후 자체 제작한[5] 반복 열충격 장치를 이용하여 열전도도 측정 및 반복 열충격을 실시하였다.

(2) 기공율 및 기공분포에 따른 UO2-5wt%CeO2 소결체의 기계적 물성 측정비커스

기공율 및 기공분포를 달리하는 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체의 기계적 물성측정은 경도, 파괴 인성 및 파괴강도값을 이용하여 측정하였으며, 균일한 경도(Vickers hardness, Hv) 와 파괴인성(Fracture toughness, K_{IC})을 측정하기 위해 각 소결체를 두께 2mm의 disk 형태로 절단하여 mounting한 후, Micro hardness tester(Mitutoyo社, MVK-G1)를 이용하여 일정한 하중에 의해 생긴 압흔의 길이를 측정하여 경도를 산 출하였으며, pellet의 원주 표면과 중심부의 경도값 차이를 보정하기 위하여 중심부 에서 1mm 간격을 두고 십자 형태로 10회 측정하였다. 파괴인성값은 Indentation Crack Length법을 적용하였으며, 압흔의 길이 (2a)와 균열길이(2c)를 5회 측정하여 다음 식[5]으로 계산하였다.

K_{IC} (MPam^{1/2}) = 0.16×Hv×a^{1/2}×(c/a)^{-2/3}

(Hv : 비커스 경도값, a : 압흔길이의 반, c : 균열길이의 반)
UO₂-5wt%CeO₂ 소결체의 파괴 강도(of)는 소결체를 두께 1mm의 disk형태로 절
단한 후, 절단면을 #600의 sandpaper로 연삭하여 절단면의 균열 및 흠을 제거한
후, biaxial flexure technique을 적용하여 자체 제작한 Cup&Corn형 jig를 이용하여

crosshead speed 100㎞/min으로 다음 식[6]을 이용하여 산출하였다.

$\sigma f = 3p/2\pi h2 \times \{(1-\upsilon)b^2 - a^2/2b^2 \times b^2/d^2 + (1+\upsilon)\ln b/a\}$

of: Fracture strength, P: Load at fracture (N), υ: Poisson's ratio

d : specimen radius (mm), h : specimen hight (mm)

a: Upper ring tool radius (mm), b: Lower supporting fixture radius (mm)

3. 결과 및 고찰

(1) 기공율 및 기공분포에 따른 UO2-5wt%CeO2 소결체의 조직 및 기공분포

그림1은 단일 기공분포를 갖는 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체의 조직 및 기공분포를 나타낸 것이 다. 기공율이 증가할수록 기공의 크기가 커지고, 기공의 부피분율이 증가함을 알 수 있다. 그림2는 이중 기공 분포를 갖는 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체의 조직 및 기공분포를 나타낸 것이다. 기공형성제의 첨가량 및 혼합방법을 달리하여 소결한 소결체에서 기공의 크기를 달리하는 이중 기공의 형상 및 부피분율을 잘 나타내주고 있다. 그림3은 단일조대 기공을 갖는 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체의 조직 및 기공분포를 나타낸 것이다. 7.4% 및 4.2%의 기공율을 갖는 소결체의 조대 기공의 형상 및 부피분율을 잘 나타내고 있다.

(2) 기공율 및 기공분포에 따른 UO2-5wt%CeO2 소결체의 경도 변화

그림4는 UO2-5wt%CeO2 소결체의 기공율 및 기공분포에 따른 경도 변화를 나타낸 것이다. 단일 및 이중기공을 갖는 UO2-5wt%CeO2 소결체는 기공율이 증가할수록 경도값이 약간 감소 하는 경향을 나타냈으며, 단일조대 기공을 갖는 소결체는 상대적으로 낮은 경도값을 나타냈 는데, 이는 조대 기공에 의해 표면 및 내부의 경도 저하에 의해 비커스 압흔에 의한 손상 및 압흔의 크기 증가에 따른 결과로 생각된다.

(3) 기공율 및 기공분포에 따른 UO2-5wt%CeO2 소결체의 파괴인성 변화

그림5는 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체의 기공율 및 기공분포에 따른 파괴인성 변화를 나타낸 것이 다. 단일 및 이중기공 분포를 갖는 소결체는 기공율이 증가 할수록 파괴인성값이 약간 증가 하였는데, 이는 압흔에 의해 생성된 균열이 기공의 크기 증가 및 부피분율의 증가로 인해 균열의 진전력이 감소하여 파괴에 대한 저항값의 증가에 따른 결과로 예상할 수 있다. 이러 한 경향은 상대적으로 기공의 크기가 더욱 확대된 단일조대 기공을 갖는 UO₂-5wt%CeO₂ 소결 체가 단일 및 이중기공 분포를 갖는 소결체에 비해 기공율 증가에 관계없이 상대적으로 높 은 값을 보이는 것을 통해서도 잘 이해될 수 있다. (4) 기공율 및 기공분포에 따른 UO2-5wt%CeO2 소결체의 파괴강도 변화

그림6은 단일 및 이중 기공분포를 갖는 U02-5wt%CeO2 소결체의 파괴강도 변화를 나타낸 것이다. 7, 5, 3%의 기공율(소결밀도 93, 95, 97% T.D)을 갖는 단일기공 U02-5wt%CeO2 소결 체는 기공율 및 기공분포에 따른 상온 및 고온강도 값의 변화가 관찰되지 않았다. 이중기공 분포를 갖는 소결체에서는 5, 3%의 기공율을 갖는 이중기공분포 소결체가 단일기공 분포 소 결체보다 상대적으로 높은 상온 파괴강도 값을 나타냈으며, 기공율 7, 5%를 갖고, 이중기공 분포를 보인 소결체가 고온강도(1000℃)값이 다소 증가하는 경향을 나타내었다. 그림7은 단 일 조대 기공을 갖는 U02-5wt%CeO2 소결체의 파괴강도 변화를 나타낸 것이다. 단일조대 기 공 분포를 갖는 소결체는 단일 및 이중기공분포를 갖는 소결체에 비해 상대적으로 낮은 상 온 파괴강도 값을 나타냈으며, 고온강도(1000℃)가 약간 감소하는 경향을 나타내었다.

4. 결론

UO2-5wt%CeO2에 porefomer인 AZB 분말을 각각 0.3, 0.5, 0.7, 1.0wt% 첨가하여 3 ton/cm²로 성형한 후, 1700℃에서 4시간동안 93%N2+7%H2 분위기에서 환원 소결하여, 기공율 및 기공분포를 달리하는 소결체의 기계적 특성을 분석하여 다음과 같은 결론을 얻었다.

(1) 본 실험에서 UO₂-5wt%CeO₂에 poreformer인 AZB 분말을 혼합하는 방법 및 첨가량을 달리하여 3 ~ 7%의 기공율과 단일 및 이중 기공분포를 갖는 소결체 및 단일조대기공을 갖는 소결체를 제조할 수 있었다.

(2) 기공율 및 기공분포를 달리하는 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체에서 단일 및 이중기공을 갖는
UO₂-5wt%CeO₂ 소결체는 기공율이 증가할수록 경도값이 약간 감소하는 경향을 나타냈으며,
단일조대 기공을 갖는 소결체는 상대적으로 낮은 경도값을 나타냈다.

(3) 기공율 및 기공분포를 달리하는 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체에서 단일 및 이중기공 분포를 갖는 소결체는 기공율이 증가 할수록 파괴인성값이 약간 증가 하였고, 단일조대 기공을 갖 는 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체는 단일 및 이중기공 분포를 갖는 소결체에 비해 기공율 증가에 관 계없이 상대적으로 높은 값을 나타내었다.

(4) 기공율 및 기공분포를 달리하는 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체에서 7, 5, 3%의 기공율(소결밀 도 93, 95, 97% T.D)을 갖는 단일기공 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체는 기공율 및 기공분포에 따른 상온 및 고온강도 값의 변화가 관찰되지 않았고,이중기공 분포를 갖는 소결체에서는 5, 3% 의 기공율을 갖는 이중기공분포 소결체가 단일기공 분포 소결체보다 상대적으로 높은 상온 파괴강도 값을 나타냈으며, 기공율 7, 5%를 갖고, 이중기공 분포를 보인 소결체가 고온강도 (1000℃)값이 다소 증가하는 경향을 나타내었으며, 단일조대 기공 분포를 갖는 소결체는 단 일 및 이중기공분포를 갖는 소결체에 비해 상대적으로 낮은 상온 파괴강도 값을 나타냈다.

Acknowledgment

본 연구는 과학기술부의 원자력 연구개발사업의 일환으로 수행되었음.

Reference

- [1] M. Oguma, Nucl. Eng. Des. 76 (1983) 35.
- [2] M. Oguma, J. Nucl. Sci. Technol. 19 (1982) 1005.
- [3] MATPRO-V09, TREE-NURGE-1005., (1976)
- [4] S.H.Kim et al., Proceedings of the Korean Nuclear Society Spring Meeting vol.II (1998), pp186-191.
- [5] B.R.Lawn and E.R.Fuller, J. Mater. Sci., 10, (1975) 2016-2024.
- [6] Giovan, M.N., sines, G.: ibid., 62, 510 (1979)



그림 1. UO₂-5wt%CeO₂ 소결체(단일기공 분포)의 조직 및 기공 분포(500배, bar:20*um*) (a) 93.7%T.D, (b) 95.5%T.D, (c) 97.6%T.D, (d) pore size distributions



그림 2. UO₂-5wt%CeO₂ 소결체(이중 기공분포)의 기공 분포(500배) (a) 92.3%T.D, (b) 95.4%T.D, (c) 97.7%T.D, (d) pore size distributions



그림 3. UO₂-5wt%CeO₂ 소결체(단일거대기공 분포)의 기공 분포(500배) (a) 92.6%T.D, (b) 95.8%T.D, (c) pore size distributions



그림 4. UO2-5wt%CeO2 소결체의 기공율(밀도) 및 기공분포에 따른 경도 변화



그림 5. UO2-5wt%CeO2 소결체의 기공율(밀도) 및 기공분포에 따른 파괴인성 변화



그림 6. 단일 및 이중 기공 분포를 갖는 UO₂-5wt%CeO₂ 소결체의 온도에 따른 파괴강도 변화



그림 7. 조대기공을 갖는 UO2-5wt%CeO2 소결체의 온도에 따른 파괴강도 변화