

Sinter Plus HIP에 의한 Al_2O_3 -SiC 나노복합재료의 치밀화 거동

채기웅

호서대학교 신소재기계공학부
(2000년 12월 18일 접수)

Densification Behavior of Fine SiC Particle-Dispersed Al_2O_3 Composite by Sinter Plus HIP

Ki-Woong Chae

Dept. of Materials and Mechanical Engineering, Hoseo University, Chungnam, 336-795, Korea

(Received December 18, 2000)

초록

Al_2O_3 -5 vol%SiC 나노복합재료의 sinter plus HIP에 의한 치밀화시 일어나는 기공의 변화에 초점을 두어 치밀화 거동을 관찰하였다. Al_2O_3 -SiC 시편은 질소분위기 중의 상압소결과 이후의 열간정수압소결(HIP)에 의해 완전치밀화가 이루어졌다. 1550°C의 상압소결에 의해서는 90%의 비교적 낮은 상대밀도가 얻어졌으나, 기공의 폐기공화로 이후의 열간정수압소결(HIP)에 의해 99.6%의 완전치밀화가 가능하였다. 상압소결한 시편을 X-선 회절기와 주사전자현미경(SEM)으로 관찰한 결과, 선택적으로 시편 표면부에서만 $\text{SiAl}_6\text{O}_2\text{N}_6$ 과 AlN 등으로 이루어진 치밀화된 반응층을 확인할 수 있었으며, 이러한 표면 반응층이 비교적 낮은 상대밀도의 시편내의 모든 기공을 폐기공화하는 효과를 주는 것을 알 수 있었다.

ABSTRACT

Densification behaviors of fine SiC particle-dispersed Al_2O_3 composite by sinter plus HIP were investigated. Although the relative density of Al_2O_3 -5SiC (in vol%) specimen was below 90% of theoretical density after sintering at 1550°C, open pores decreased suddenly to 1.0% and subsequently hot isostatically pressed to 99.6% of theoretical density without encapsulation. A careful observation of pressureless sintered specimen by XRD and SEM revealed that the dense reaction layer consisted of $\text{SiAl}_6\text{O}_2\text{N}_6$ and AlN formed on the specimen surface, which resulted in the closed pore state.

Key words : Composite, Sinter plus HIP, Pore, Reaction layer

1. 서론

미세한 SiC 입자가 첨가된 Al_2O_3 복합재료(나노복합재료)는 우수한 파괴강도값과 인성을 보이는데, 이는 첨가된 SiC가 기지상인 Al_2O_3 의 입성장을 효과적으로 억제하고 열팽창계수의 차이에 의한 잔류응력으로 입내파괴를 유도하기 때문으로 이해되고 있다.¹⁻³⁾ 이러한 Al_2O_3 -SiC 복합재료(나노복합재료)는 일반적으로 가압소결법에 의해 치밀화가 이루어지나, 1800°C의 고온에 의한 상압소결법도 보고되고 있다.³⁻⁶⁾ 상압소결법은 가압소결법과 비교하여 많은 장점을 가지고 있으나, 미세한 입자는 그 반응성이 대단히 크므로 소결분위기의 영향을 직접적으로 받게 된다. 따라서, 미세한 SiC 입자가 첨가된 Al_2O_3 복합재료의 치밀화 과정중에는 활발한 반응이 일어날 것이며, 이는 치밀화에 중요한 영향을 미치리라 여겨진다. 실제로, Al_2O_3 -SiC 나노복합재료의 상압소결시 산화반응을 억제하기 위해 SiC의 분위기 분말을 사용하거나, 환원 분위기를 사용하고 있으며, 소결후 표면의

반응층은 제거하고 물성을 측정하고 있다.^{3,7,8)}

한편, 최근에 Al_2O_3 -SiC 나노복합재료의 상압소결시 질소분위기에서 소결하는 경우 다른 어떤 분위기에서 보다 치밀화가 빠르게 진행되며, 특히, 매우 빠른 폐기공화 현상이 보고되었다.^{4,9)} 그리고, 이러한 폐기공화는 미세한 원료분말의 사용에 기인한 것임을 크기가 다른 원료 분말을 사용하여 실험적으로 보여 주었다.⁹⁾ 그러나, 빠른 폐기공화에 대한 구체적인 규명은 이루어지지 못하였다. 따라서, 본 연구에서는 Al_2O_3 -SiC 나노복합재료의 상압소결시 일어날 것으로 생각되는 기체반응에 초점을 두고 소결온도에 따른 치밀화와 그에 따른 기공률의 변화, 그리고, 반응이 일어나는 표면부에서의 상변화를 관찰하였다. 아울러, 열간정수압소결법으로 완전치밀화를 이루고자 하였다.

2. 실험방법

실험에 사용한 Al_2O_3 분말은 평균입경이 0.2 μm 인 일본

대명의 TM-DAR-Al₂O₃였으며, SiC는 나노복합재료에서 널리 사용되는 평균입경이 0.15 μm의 일본 Ibiden사의 Betarundum UF 분말이었다. 분말의 조성은 SiC를 5 vol%로 고정하였는데, 이는 이 조성에서 Al₂O₃-SiC 복합재료가 가장 우수한 물성을 보이기 때문이다.^{1,2)} 에탄올을 분산매로 12시간 습식 혼합하였으며, 건조후 12시간의 건식 혼합을 실시하여 응집체를 제거하였다. 얻어진 혼합분말은 직경이 10 mm인 원통형 몰드로 10 MPa의 압력으로 1차 성형한 후 100 MPa의 압력으로 2차 정수압 성형하였다. 성형된 시편은 흑연발열체의 질소분위기중에서 1500~1800°C의 온도영역에서 각각 1시간씩 소결하였다. 이때, 승온속도는 20°C/min 였다. 얻어진 시편은 아르카메데스법을 이용하여 상대밀도와 기공률을 측정하였으며, 일부의 시편에 대해서는 시편의 표면을 연마한 후 기공률을 측정하였다. X선 회절기를 이용하여 상변화를 관찰하였고, 모든 기공이 폐기공화된 시편에 대해서는 1550°C에서 1시간동안 120 MPa의 압력으로 열간정수압소결(HIP)하였다. 시편의 미세조직은 1 μm 다이아몬드 분말로 연마한 후 1330°C, 진공분위기에서 30분간 열간부식시켜 주사전자현미경으로 관찰하였다.

3. 결과 및 토론

Fig. 1은 질소분위기중에서 소결한 Al₂O₃-5SiC 시편의 소결온도에 따른 상대밀도(●로 표시)와 개기공률(○로 표시)의 변화이다. 순수한 Al₂O₃의 경우에는 이미 1500°C에서 99.3%의 상대밀도로 거의 완전치밀화가 일어났다. Al₂O₃-5SiC 시편의 경우 SiC 첨가에 의해 치밀화가 억제되어, 1500°C에서 86.3%의 낮은 상대밀도를 보이고 있으며, 이때, 기공의 형태는 개기공(open pore)임을 알 수 있다. 소결온도의 증가에 따라 치밀화는 향상되어, 1700°C에서 95.6%를, 1800°C에서는 98.7%를 보여, 1800°C에서 1시간의 소결에

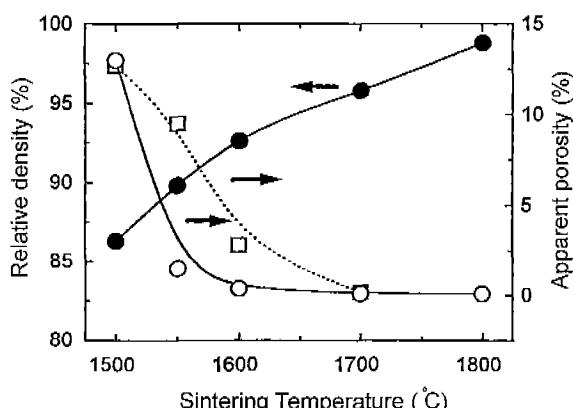


Fig. 1. Relative densities and apparent porosities of Al₂O₃-5SiC specimens sintered at various temperatures for 1 h. Open circle(○) and open square(□) show apparent porosities before and after grinding the specimen surfaces, respectively.

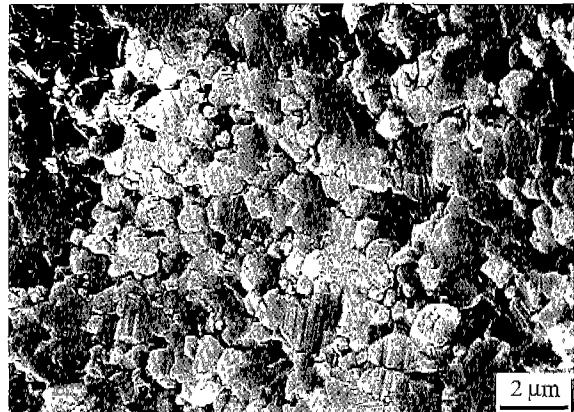


Fig. 2. Fracture surfaces of Al₂O₃-5SiC specimen sintered at 1550°C for 1 h.

의해 거의 치밀화가 이루어짐을 알 수 있다. 그런데, 개기공의 변화를 살펴보면 1550°C에서 상압소결된 시편에서 총기공률이 10.2%인데 비해 개기공은 0.6%로 대부분의 기공이 폐기공화한 것을 알 수 있다. 일반적으로 시편의 폐기공화는 상대밀도가 95% 이상 되었을 때 가능한 것으로 알려져 있다.^{10,11)} 그러나, Al₂O₃-5SiC 시편의 경우는 비교적 낮은 상대밀도에서 빠르게 폐기공화되는 것을 알 수 있다.

Fig. 2는 1550°C 상압소결하여 얻은 Al₂O₃-5SiC 시편의 파단면 미세조직이다. Fig. 1의 결과에서는 모든 시편의 기공이 폐기공으로 관찰되었으나, 미세조작상에서는 전혀 다른 모습을 보여 주고 있다. 즉, 대부분의 기공이 입계면에 존재하는 개기공의 형태로 관찰된다. 한편, 각 소결온도에서 얻은 시편들을 다이아몬드 헬로 표면을 약 0.5 mm 연마하고 기공률의 변화를 측정하였는데, 그 결과를 Fig. 1의 점선(□로 표시)으로 나타내었다. 1550°C에서 폐기공으로 관찰되었던 기공들이 모두 개기공화하는 것을 알 수 있다. 따라서, 관찰되는 시편의 빠른 폐기공화는 시편 표면부의 선택적인 치밀화에 기인한 것임을 알 수 있다. 이렇게 미세한 SiC 분말을 사용한 상압소결에서의 시편 치밀화 현상은 앞서 보고된 연구결과⁹⁾와 동일한 것으로 이러한 현상이 재현성 있게 일어나는 것임을 확인할 수 있다.

Fig. 3은 1550°C에서 소결한 직후의 시편을 파단시켜 시편의 표면부를 관찰한 미세조직이다. 시편의 표면으로부터 A로 표시된 약 10 μm의 치밀한 표면층을 관찰할 수 있다. 시편의 표면층은 다소 불균일한 두께로 관찰되었으나, 시편 내부의 미세조직과 비교하여 거의 완전 치밀화된 모습을 보여 주고 있다. 이렇게 표면부의 치밀화된 영역에 의해 Al₂O₃-SiC 시편에서 빠른 폐기공화가 일어나는 것임을 확인할 수 있다. 시편의 폐기공화는 치밀화가 어려운 복합재료를 열간정수압소결(HIP)법에 의해 손쉽게 완전 치밀화할 수 있는 중요한 의미를 갖는다.^{10,11)} 즉, 시편 표면부의 치밀화로 열간정수압소결을 위한 시편의 canning 효과를 얻을 수

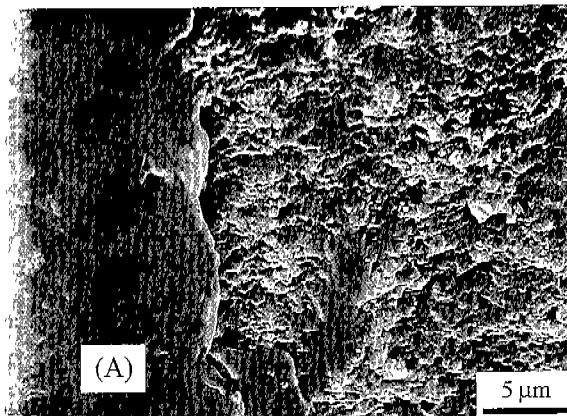


Fig. 3. Fracture surface of Al_2O_3 -5SiC specimen sintered at 1550°C for 1 h. (A) is surface reaction layer.

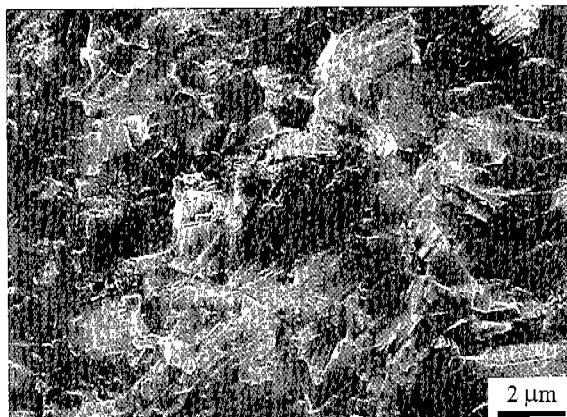


Fig. 4. Microstructure of Al_2O_3 -5SiC specimen hot isostatically pressed after sintering at 1550°C for 1 h.

있는 것이다. 1550°C 이상에서 상압소결로 폐기공화된 시편들을 1550°C에서 120 MPa의 조건으로 열간정수압소결한 결과 상대밀도가 99.4% 이상의 완전 치밀화된 시편을 얻을 수 있었다. Fig. 4는 1550°C에서 상압소결한 후 열간정수압소결한 Al_2O_3 -5SiC 시편의 미세조직으로, Fig. 2의 열간정수압소결 이전과 비교하여 기공을 발견할 수 없을 정도로 완전 치밀화된 것을 확인할 수 있다. 지금까지 Al_2O_3 -5SiC 나노복합재료의 치밀화는 산화반응의 영향을 배제하기 위해 SiC 분위기를 이용하거나, 불활성분위기 소결을 사용하였으며, 소결 이후에는 주로 표면 반응층을 연마하여 제거하였다.^{7,8)} 그런데, 본 연구의 결과는 이러한 반응으로 치밀한 표면층을 얻을 수 있으며, 이후의 열간정수압소결에 의해 완전치밀화를 이룰 수 있음을 보여 주고 있다.

Al_2O_3 -5SiC 복합재료의 상압소결에서 시편의 빠른 폐기공화는 비표면적이 큰 미세한 SiC입자(나노복합재료)를 사용한 경우에만 보고되었다.^{4,9)} 따라서, 이를 근거로 미세한 입자들과 소결분위기간의 증가된 반응성이 치밀한 표면층을 형성할 수 있다는 예측이 가능하며, 이를 확인하기 위해 소

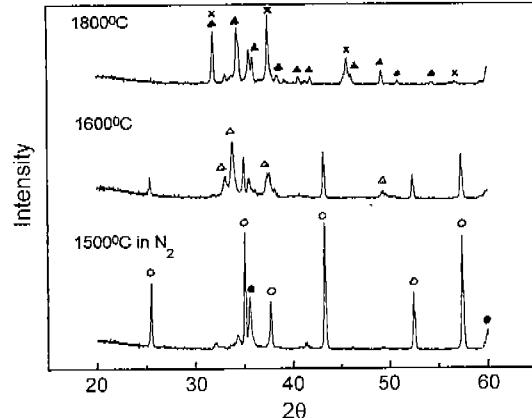


Fig. 5. X-ray diffraction patterns of Al_2O_3 -25SiC sintered at various temperatures (○ : Al_2O_3 , ● : SiC , △ : $\text{SiAl}_6\text{O}_2\text{N}_6$, ▲ : $\text{SiAl}_4\text{O}_2\text{N}_4$, × : AlN).

결직후의 표면층에 대한 상분석을 실시하였다. 이때, 표면부의 상변화를 쉽게 관찰하기 위해 SiC 분말을 25 vol% 첨가한 Al_2O_3 -25SiC의 시편을 만들어 1500~1800°C에서 소결하고, 그 표면을 X선 분석하였다. 그 결과가 Fig. 5이다. 1500°C에서 소결되어진 시편에서는 Al_2O_3 와 SiC 의 상(phase)만이 존재하였으나, 기공의 폐기공화(실제로는 표면부의 선택적 치밀화)가 일어나는 1600°C에서 소결된 시편에서는 Al_2O_3 , SiC 와 함께 AlN 과 $\text{SiAl}_6\text{O}_2\text{N}_6$ 상이 관찰된다. 1800°C에서 소결된 시편에서는 Al_2O_3 와 SiC 상은 관찰되지 않고, 모두 AlN 과 $\text{SiAl}_4\text{O}_2\text{N}_4$ 만이 관찰되고 있어 소결온도의 증가에 따라 질소의 소결분위기에 의해 Al_2O_3 와 SiC 의 반응이 활발히 일어남을 확인할 수 있다. 이러한, Al_2O_3 와 SiC 간의 carbothermal 반응이 SiC 에 존재하는 free carbon에 의해 1535°C 이상에서 일어남이 보고된 바 있는데,¹²⁾ 본 시편에서는 $3\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{SiC} + 3\text{N}_2 + 6\text{C} = 2\text{AlN} + \text{SiAl}_4\text{O}_2\text{N}_4 + 7\text{CO}$ 와 같은 반응이 일어난 것으로 예상해 볼 수 있다. 한편, 1600°C와 1800°C에서 소결된 시편의 표면을 다이아몬드 휠로 연마하여 제거한 후 측정한 X선 분석결과에서는 다시 Al_2O_3 와 SiC 상만이 검출되어, 시편의 표면부에서만 이러한 상이 활발히 형성되고 있음을 확인하였고, 아울러, 이러한 새로운 상의 형성에 의해서 시편 표면부의 치밀화가 가능함을 알 수 있었다.

4. 결 론

비표면적이 큰 Al_2O_3 와 0.15 μm의 SiC 분말로 만들어진 Al_2O_3 -SiC 복합재료를 질소분위기중에서 상압소결하는 경우, 비교적 낮은 소결온도에서 전체기공이 폐기공화하였으며, 이후 열간정수압소결을 통해 완전치밀화가 가능하였다. 즉, Al_2O_3 -5SiC 시편은 1550°C의 1시간의 소결조건에서 90%의 상대밀도를 보였으나, 시편내의 모든 기공은 폐기공화하였

고, 이러한 폐기공화로 열간정수압소결에 의한 완전치밀화가 가능하였다. 시편의 표면부를 연마하여 제거한 후 측정한 기공의 변화에서는 폐기공의 대부분이 개기공화하여 시편의 표면부에 의해 폐기공화가 가능함을 확인하였다.

시편 표면부를 주사전자현미경으로 정밀하게 관찰한 결과 완전 치밀화된 표면 반응층을 관찰할 수 있었으며, 상분석을 통해 질소의 소결분위기와 미세한 원료분말간의 활발한 반응에 기인한 새로운 상의 형성이 치밀한 표면 반응층을 형성한 것을 밝힐 수 있었다.

감사의 글

본 연구는 과학기술부의 ‘극미세구조기술개발사업’의 연구비 지원으로 이루어진 결과의 일부이며, 이에 감사드립니다.

REFERENCES

1. M. Sternitzke, “Review : Structural Ceramic Nanocomposites,” *J. Euro. Ceram. Soc.*, **17**, 1061-82 (1997).
2. K. Niihara, “New Design Concept of Structural Ceramic-Ceramic Nanocomposites,” *J. Ceram. Soc., Jpn.*, **99**, 974-982 (1991).
3. L. C. Stearns, J. Zhao and M. P. Harmer, “Processing and Microstructure Development in Al_2O_3 -SiC Nanocomposites,” *J. Euro. Ceram. Soc.*, **10**, 473-77 (1992).
4. Y. K. Jeong, A. N. Nakahira and K. Niihara, “Microstructure and Properties of Alumina-silicon Carbide Nano-

composites Fabricated by Pressureless Sintering and Post Hot-isostatic Pressing,” *J. Mat. Sci.* in press.

5. J. R. Ryu, S. H. Na, J. H. Lee and S. J. Cho, “The Effect of Ball Milling and Sintering Behaviors and Mechanical Properties of Al_2O_3 /SiC Nanocomposites,” *J. Kor. Ceram. Soc.*, **34**(6), 668-76 (1997).
6. J. H. Ryu and J. H. Lee, “Effects of the SiC Particle Size and Content on the Sintering and Mechanical Behaviors of Al_2O_3 /SiC Particulate Composites,” *Kor. J. Ceram.*, **3**(3), 199-207 (1997).
7. J. Zhao, L. Stearns, M. P. Hamer, H. M. Chan and G. A. Miller, “Mechanical Behavior of Alumina-silicon Carbide Nanocomposites,” *J. Am. Ceram. Soc.*, **76**(2), 503-10 (1993).
8. A. M. Thompson, H. M. Chan and M. P. Harmer, “Crack Healing and Stress Relaxation in Al_2O_3 -SiC Nanocomposite,” *J. Am. Ceram. Soc.*, **78**(3), 567-71 (1995).
9. K. W. Chae, “Effect of SiC Particle Size on the Densification of Al_2O_3 -SiC Composite During Pressureless Sintering,” *J. of the Kor. Ceram. Soc.*, **36**(11), 1261-65 (1999).
10. U. Engel and H. Hubner, “Strength Improvement of Cemented Carbides by Hot Isostatic Pressing,” *J. Mater. Sci.*, **13**, 2003-12 (1978).
11. J. W. Min and D. Y. Kim, “Effect of Pre-treatment Sintering Temperature on the Densification of Al_2O_3 and Al_2O_3 - ZrO_2 Ceramics by Sinter plus HIP,” *Ceram. Int.*, **14**, 191-94 (1988).
12. M. I. Nieto, P. Miranzo, S. de Aza and J. S. Moya, “Effect of Atmosphere on Microstructural Evolution of Pressureless Sintered Al_2O_3 /SiC Composite,” *J. Ceram. Jpn.*, **100**(4), 459-62 (1992).