Vol. 63 No. 11 JUCHE106(2017).

(NATURAL SCIENCE)

NKLN계무연압전사기재료의 2차상발생과 그 제거방법

임학철, 엄성진

위대한 령도자 김정일동지께서는 다음과 같이 교시하시였다.

《새 재료부문의 과학자, 기술자들은 전자공업에 절실히 필요한 화합물반도체와 정밀사기재료를 개발하고 그 생산을 공업화하기 위한 연구사업을 다그치며 초전도재료와 금속수지복합재료를 비롯한 새 재료들과 우리 나라에 없는것을 대신할수 있는 재료를 개발하기 위한 연구사업도 전망성있게 밀고나가야 합니다.》(《김정일선집》 중보관 제15권 487폐지)

PZT계압전사기[2]에는 많은 량의 Pb가 들어가는것으로 하여 제조과정에 환경오염을 일으키며 그것을 리용한 압전변환자들의 사용온도도 250℃이하에 머무르고있다. 이로부터 환경에리로우면서도 높은 온도에서 사용할수 있는 새로운 압전사기재료들이 개발되고있다.[1, 3]

최근 NKLN계압전사기재료는 PZT를 대신할수 있는 대표적인 무연압전사기재료로서 그 특성개선을 위한 연구가 광범히 진행되고있다.[4]

우리는 NKLN계무연압전사기재료제조과정에 나타나는 2차상의 발생원인과 그것을 제거하기 위한 방법을 론의하였다.

실험 방법

실험에서 리용된 NKLN계무연압전사기의 조성은 Na_{0.47}K_{0.47}Li_{0.06}NbO₃이며 여기에 Na₂CO₃+K₂CO₃을 일정한 량 첨가하였다. 출발물질들은 99.2% Na₂CO₃, 99% K₂CO₃, 99% Li₂CO₃, 99.5% Nb₂O₅이다. 평량한 시료를 수지볼통속에서 에타놀용액과 함께 지르코니아볼알로 24h 동안 혼합분쇄하였다. 혼합니장물을 건조시키고 0.5t/cm²에서 성형한 다음 900℃에서 4h동안 합성하였다. 합성품을 다시 볼밀하고 건조시켜 1t/cm²에서 직경과 두께가 각각 22, 1.5mm 인 원판형성형품을 제조하였다. 이 성형품을 1 080℃에서 2h동안 소결하여 시험시편을 준비하였다. 실험에서는 Na₂CO₃+K₂CO₃의 함량을 변화시키면서 시편의 상구조를 관측하였다.

실 험 결 과

NKLN계무연압전사기는 다음의 반응과정을 거쳐 합성된다.

 $Na_2CO_3+K_2CO_3+Nb_2O_5 \rightarrow Na_{0.5}K_{0.5}NbO_3+CO_2 \uparrow$ $Li_2CO_3+Nb_2O_5 \rightarrow LiNbO_3+CO_2 \uparrow$

 $Na_{0.5}K_{0.5}NbO_3+LiNbO_3 \rightarrow Na_{0.5}K_{0.5}NbO_3-LiNbO_3$

NKLN계무연압전사기재료의 열무게분석곡선은 그림 1과 같다.

그림 1에서 보는바와 같이 465°C까지는 곡선이 서서히 감소하며 465°C부터 745°C까지는 급격히 감소하였다. 이것은 465°C까지는 시편속에 들어있는 습기 등이 빠져나가며 그 이

상의 온도에서부터는 CO_2 이 방출되여나간다는 것을 보여준다. 745℃이상에서는 곡선변화가 관 측되지 않았으며 이때부터 페로브스카이트구조 가 형성되기 시작한다. 페로브스카이트구조형성 은 900℃에서 완전히 이루어지며 이 과정에 K 의 증발이 일어난다. 이것을 방지하기 위하여 시 편에 K_2CO_3 을 과잉첨가하였다.

Na₂CO₃+K₂CO₃의 함량에 따르는 NKLN계 무연압전사기재료의 XRD도형은 그림 2와 같다.

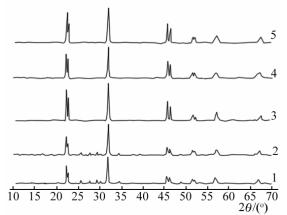


그림 2. Na₂CO₃+K₂CO₃의 함량에 따르는 NKLN계 무연압전사기재료의 XRD도형 1-5는 함량이 각각 0, 0.5, 1.0, 1.5, 2.0인 경우

이 존재한다.

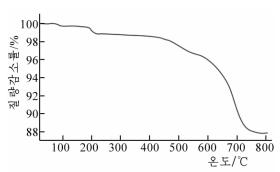


그림 1. NKLN계무연압전사기재료의 열무게분석곡선

그림 2에서 보는바와 같이 NKLN계무연 압전사기재료는 정방형페로브스카이트구조 를 가지며 조성상경계는 관측되지 않았다.

함량이 0, 0.5일 때 30°근방에서 상대세기가 비교적 작은 봉우리들이 나타났다. 이 새로운 봉우리들은 합성 및 소결과정에 K의 증발에 의한 K⁺의 결핍으로 2차상인 K₃Li₂Nb₅O₁₅이 생겨난것과 관련되여있다. K₃Li₂Nb₅O₁₅은 강유전체로서의 NKLN계무연 압전사기의 유전 및 압전특성을 감소시킨다. 또한 함량이 증가함에 따라 2차상의 상대세기는 점차 감소하여 함량이 1일 때 완전히 없어져 시편에는 순수한 페로브스카이트상만

맺 는 말

745°C의 합성온도에서부터 페로브스카이트상이 형성되기 시작하며 900°C에서 완전히 끝난다. Na₂CO₃+K₂CO₃이 1질량%일 때 2차상은 완전히 제거되며 시편에는 순수한 페로브스카이트상만이 존재한다.

참 고 문 헌

- [1] 리상길; 압전학, **김일성**종합대학출판사, 182~190, 주체99(2010).
- [2] Guo-Zhong Zang et al.; J. Electroceram., 25, 85, 2010.
- [3] K. Chandramani Singh et al.; Int. J. ChemTech. Res., 7, 2, 637, 2015.
- [4] Song-Ling Yang et al.; J. Eur. Ceram. Soc., 32, 1643, 2012.

주체106(2017)년 7월 5일 원고접수

On the Second Phase Generation of NKLN Lead Free Piezoelectric Ceramics Material and its Removal

Im Hak Chol, Om Song Jin

The perovskite phase began to be formed from the synthesis temperature of 745°C and completed at 900°C. When Na₂CO₃+K₂CO₃ was 1wt%, the second phase was removed and then only pure perovskite phase left on the specimen.

Key words: lead free piezoelectric ceramics, perovskite, NKLN