Vol. 63 No. 7 JUCHE106(2017).

(NATURAL SCIENCE)

고성기용바리움훼리트의 자기적특성에 미치는 MnO₂첨가효과

리은성, 리청숙

경애하는 최고령도자 김정은동지께서는 다음과 같이 말씀하시였다.

《기계공학, 금속공학, 열공학, 재료공학을 비롯한 중요부문 기술공학들을 빨리 발전시키고 그 성과를 여러 경제부문에 적극 받아들여야 합니다.》(《조선로동당 제7차대회에서 한중앙위원회사업총화보고》 단행본 40폐지)

원가가 눅으면서도 자기적특성이 높은 바리움훼리트자석을 생산하는것은 인민경제의 현대화와 설비의 국산화를 실현하는데서 나서는 중요한 문제이다.

고성기용바리움훼리트의 자기적특성을 높이는데서 첨가물의 영향이 큰데 특히 MnO_2 이 연자성훼리트의 특성을 높이는 좋은 첨가물이라는것은 많이 알려져있다.[1, 4]

우리는 바리움훼리트의 자기적특성(잔류자화와 보자력)에 미치는 MnO_2 의 첨가량변화를 고찰하였다.

실 험 방 법

바리움훼리트를 일반사기제작법으로 제작하였다.

출발물질로는 Fe_2O_3 , $BaCO_3$, MnO_2 을 리용하였다. 먼저 Fe_2O_3 , $BaCO_3$ 을 1:6의 물질 량비로 혼합한것을 $500 kg/cm^2$ 의 압력으로 1차성형하고 1~200°C에서 2h동안 1차소결한 다음 다시 분쇄하였다. 여기에 MnO_2 을 첨가하고 다시 2차볼분쇄하였다. 그리고 자기마당속에서 2차성형하고 1~200°C에서 2h동안 2차소결한 다음 로랭하였다. 얻어진 시편들을 연마하고 다시 센 자기마당(2~000A/m)속에 넣었다가 꺼냈다.

실험에서는 MnO_2 의 첨가량을 0, 0.25, 0.50, 0.75, 1.00질량%로 변화시키면서 시편의 자기적특성을 고찰하였다.

자기적특성을 측정하기 위한 시편의 크기는 10mm×10mm, 두께는 2~3mm로 하였다.

상분석은 X선회절분석기(《Rigaku-SmartLab》)로, 구조적 및 자기적특성은 탄동검류계(《M21/2》)와 영구자석특성측정장치를 리용하여 측정하였다.

실험결과 및 분석

MnO₃첨가량이 서로 다른 바리움훼리트시편의 XRD도형은 그림 1과 같다.

그림 1에서 보는바와 같이 MnO_2 의 첨가량에 관계없이 모든 시편들에서 회절봉우리들 사이의 상대적인 위치변화는 없으며 회절세기에서의 약간한 변화만이 있다. 즉 모든 시편 들에서 륙방정계바리움훼리트단상이 얻어지고 다른 상들은 관측되지 않았다.

MnO₂의 첨가량에 따르는 바리움훼리트의 살창상수는 표와 같다.

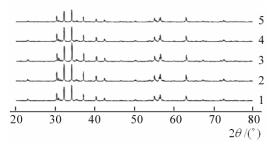


그림 1. MnO₂첨가량이 서로 다른 바리움훼리트시편의 XRD도형 1-5는 MnO₂첨가량이 0, 0.25, 0.50, 0.75, 1.00질량%인 경우

표. MnO₂의 첨가량에 따르는 바리움훼리트의 살창상수

MnO ₂ 의 첨가량 /질량%	a/nm	c/nm
0	0.589 2	2.322 8
0.25	0.589 7	2.323 2
0.50	0.589 4	2.322 6
0.75	0.588 3	2.318 1
1.00	0.589 3	2.321 4

표에서 보는바와 같이 MnO_2 을 0.75질량% 첨가한 바리움훼리트시편의 살창상수들은 다른것에 비하여 작다. 그것은 MnO_2 첨가량이 0.75질량%일 때 Mn이온이 바리움훼리트립자속으로 더 많이 침투되기때문이다. 훼리트립자속으로 들어간 Mn이온은 Fe와 치환되거나 Fe의 빈자리에 들어간다고 볼수 있다. 그런데 Mn^{4+} 반경이 Fe^{3+} 의 반경보다 작기때문에 결정 살창은 수축되게 된다.[1]

MnO₂첨가량에 따르는 잔류자화와 보자력은 그림 2와 같다.

그림 2에서 보는바와 같이 잔류자화는 MnO_2 을 0.5질량% 첨가하였을 때에는 감소하다가 그 이상에서는 급격히 증가하여 0.75질량%일 때 0.244T로 최대로 되며 그다음부터는 다시 감소한다. 보자력은 MnO_2 첨가량에 따라 감소한다. MnO_2 의 첨가량이 많아질수록 보자력이 감소하는것은 살창속으로 Mn이온들이 더 많이 들어오면서 립자성장을촉진시켜 자벽이동이 힘들어지기때문이다.

이로부터 MnO₂의 첨가량을 조절하여 보자력

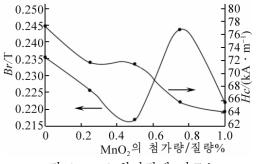
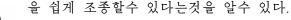


그림 2. MnO₂첨가량에 따르는 잔류자화와 보자력



한편 MnO_2 첨가량에 따라 잔류자화가 변하는것을 Fe이온의 배 치상태로 설명할수 있다.

모든 금속이온들은 산소원자로 된 공간안에 배렬되여있다. 구체적으로 보면 2개의 이온들은 4면체공간(4fi)에 있고 1개의 이온은 삼방량추공간(2b)에 있으며 3개의 8면체공간위치에 즉 2a위치에 1개의 이온, 4fi위치에 2개의 이온, 12k위치에 6개의 이온들이 각각 있다.(그림 3)

그림 3에서 보는바와 같이 웃방향스핀을 가진 Fe^{3+} 들은 2a, 2b, 12k상태에 있고 아래방향스핀을 가진 Fe^{3+} 들은 $4f_1$, $4f_2$ 상태에 있다.

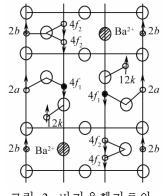


그림 3. 바리움훼리트의 자기적구조

스핀들의 반평행배렬로부터 자기모멘트는 다음과 같다.

$$m = 12k + 2a + 2b + 4f_1 + 4f_2$$

바리움훼리트의 결정학적이방성상수는 2b상태에 있는 Fe이온과 가깝게 련관되여있다. 이것은 2b상태에 있는 Fe이온들의 스핀배향이 c축과 평행되여 다른 자성이온들이 초교환호상작용에 의하여 꼭같이 스핀배향되도록 하기때문이다. 따라서 이방성상수 K_1 은 2b상태에 있는 Fe이온들의 합에 의하여 결정된다. 2b상태에 있는 Fe이온들은 가장 큰 정의 자기변형상수를 가지고있고 $4f_1$, $4f_2$, 2a상태에 있는 Fe이온들은 상대적으로 약한 정의 자기변형상수를 가진다.[2, 3] 12k상태에 있는 Fe이온들은 부의 자기변형상수를 가진다. 그러므로 Fe이온들은 $4f_1$, $4f_2$ 상태에서 2b상태까지 이동되여 자기변형상수는 더 커지고 결정학적자기이방성상수들은 급속히 증가하게 된다.

MnO₂의 첨가량이 0.75질량%이상에서는 더 많은 Mn이온들이 바리움훼리트로 들어가고 Fe이온들이 2b상태로부터 12k상태까지 치환되면서 이방성상수를 감소시키기때문에 잔류자화는 감소한다. 살창속에서 과잉으로 된 Mn이온은 Fe이온분포가 평형을 이루지 못하게 하며 이것은 A위치(4면체위치)와 B위치(8면체위치)사이에서 Fe이온들의 초교환호상작용을 약화시키게 된다.

맺 는 말

 MnO_2 을 첨가물로 리용하는 경우 모든 시편들이 MnO_2 의 첨가량에 관계없이 륙방정계 바리움훼리트단상구조를 가진다. 또한 MnO_2 의 첨가량이 0.75질량%일 때 잔류자화는 0.2436T로서 최대값에 도달하고 보자력은 MnO_2 의 첨가량에 따라 점차 감소한다.

참 고 문 헌

- [1] Xin Zhang et al.; J. Magn. Magn. Mater., 311, 507, 2008.
- [2] Y. Xu et al.; Phys. Status Solid, B 157, 685, 1990.
- [3] C. Rath et al.; J. Magn. Magn. Mater., 160, 323, 1996.
- [4] M. Zhang et al.; J. Magn. Magn. Mater., 369, 23, 2014.

주체106(2017)년 3월 5일 원고접수

Effect of Doping MnO₂ on Magnetic Properties for Speaker Barium Ferrite

Ri Un Song, Ri Chong Suk

We examined the effects of MnO₂ on residual magnetization and coercivity by doping with different amount, and explained its mechanism. When MnO₂ is doped, all samples of BaM has a hexagonal one-phase. The residual magnetization reaches the maximum (0.243 6T) at 0.75wt% of dopant, and the coercivity decreases gradually with the increase of MnO₂ doping amount. The effect of MnO₂ dopant to the magnetic properties is described in relation with the distribution of Fe ions.

Key words: MnO₂, barium ferrite, crystal parameter, residual magnetization, coercivity