

B14

Sm₂Fe₁₇N_Y 질화물의 질화기구 및 자기특성

충남대학교 금속공학과 김동환, 권혁무, 김택기
한국표준과학연구원 김희태, 김윤배

Nitrogenation Process And Magnetic Properties of Sm₂Fe₁₇ Nitride

Chungnam National University D.H. Kim, H.M. Kwon and T.K. Kim
KRISS Y.B. Kim, W.S. Park, H.T. Kim, Y.S. Cho, and C.S. Kim

1. 서 론

최근 가장 강력한 영구자석재료로 주목받고 있는 Nd₂Fe₁₄B 화합물[1] 이후 새로운 영구자석재료의 개발이 활발히 진행되어 Sm(Fe,M)₁₂, Sm₂Fe₇₀Ti₁₀, Sm₂Fe₁₇N_Y(0 ≤ Y ≤ 3)[2,3] 등의 화합물이 발견되었다. 이들 화합물 중에 Sm₂Fe₁₇N_Y 질화물은 Nd₂Fe₁₄B 화합물에 비하여 강한 일축자기방성과 높은 큐리온도를 나타냄으로 이방성본드자석 재료로 주목을 받고 있다. 본 연구에서는 Sm₂Fe₁₇ 합금의 질화기구를 규명하기 위하여 여러가지 질화조건에 따른 질화과정을 조사하였으며, 각각의 질화조건에서 얻은 Sm₂Fe₁₇N_Y 질화물을 통하여 질소함량에 따른 자기특성을 조사하였다.

2. 실 험 방 법

Sm₂Fe₁₇ 화합물은 99.9 % 이상의 Sm 및 Fe 순금속을 이용하여 알곤가스 분위기의 아크용해로(DAIA 제, ACM-01)에서 5회 반복용해하여 제조하였다. 질화처리는 Sm₂Fe₁₇ 화합물을 45 μm 이하로 분쇄한 후, 고순도로 정제된 질소가스를 대기압으로 유지하면서 250 °C ~ 500 °C의 온도구간에서 16시간 까지 행하였다. 질화에 의한 질소함량은 질화처리장치에 연결된 미소천평(Cahan valance, model 1000)을 통한 무게 증가로 알아내었다. 제작된 Sm₂Fe₁₇N_Y 질화물의 자기특성은 각각의 분말을 파라핀과 섞어 15 kO의 자장 중에 정렬시킨 후, 최대인가자장 10 kO의 진동시편마그네토미터(LDJ, model 9500) 및 최대인가자장 70 kO의 초전도진동시편마그네토미터(Janis, 450/150A)를 이용하여 자장정렬방향 및 수직방향으로 측정하여 조사하였다. 결정구조는 X-선회절장치(Rigaku, 2028)를 사용하여 조사하였고, 성분분석에는 EPMA를 사용하였다.

3. 실험결과 및 고찰

Sm₂Fe₁₇ 화합물을 250 °C에서 500 °C까지 16 시간 질화처리를 한 결과, 질화초기시 무게증가(ΔW)는 시간의 제곱근(\sqrt{t})에 대하여 비례하여 증가하다가 질화가 진행됨에 따라 무게 증가율이 점차 낮아져 무게

증가가 3.4 wt% 근처에서 포화가 이루어 지고 있음을 볼 수 있으며, 질화과정 중의 활성화에너지는 약 102.4 kJ/mol 이다. (그림 1,2)

$\text{Sm}_2\text{Fe}_{17}\text{Ny}$ 질화물에서 질화처리에 의한 질소함량이 증가함에 따라 격자상수는 점차 증가하여 질화 전 $\text{Sm}_2\text{Fe}_{17}$ 합금의 $\text{Th}_{2}\text{Zn}_{17}$ 구조의 격자상수 $a=8.5694 \text{ \AA}$, $c=12.5207 \text{ \AA}$ 이고 450°C 에서 16시간 질화처리하여 얻은 $\text{Sm}_2\text{Fe}_{17}\text{N}_{2.8}$ 합금의 경우 격자상수는 $a=8.7884 \text{ \AA}$, $c=12.6000 \text{ \AA}$ 으로 단위포의 체적이 5.8 % 증가한다.

$\text{Sm}_2\text{Fe}_{17}\text{Ny}$ 합금에서 질소함량이 증가함에 따라 포화자화, 큐리온도 및 이방성자장이 크게 증가하며, 최적의 자기특성은 450°C 에서 16 시간 질화처리하여 얻은 $\text{Sm}_2\text{Fe}_{17}\text{N}_{2.8}$ 화합물으로서 포화자화, 이방성자장 및 큐리온도는 각각 165 emu/g, 16 T 및 450°C 이다. (표 1)

4. 참고문헌

- [1] M.Sagawa, S.Fujimura, N.Togawa, H.Yamamoto and Y.Matsuura, J.Appl.Phys., 55, 2083(1984)
- [2] J.M.D. Coey and H. Sun, J. Magn. Mater., 87, L251(1990)
- [3] M. Katter, J. Wecker, and L. Schultz, J.Appl.Phys., 70, 3188(1991)

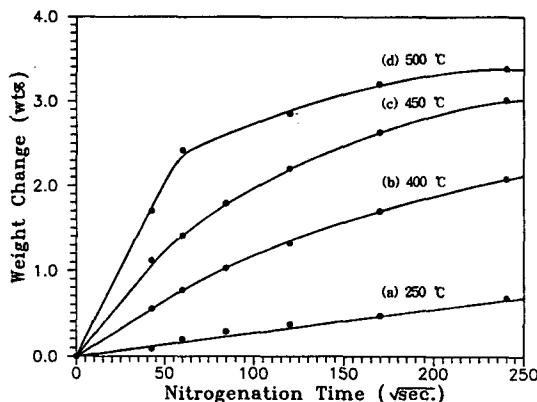


Fig. 1. Weight change of a $\text{Sm}_2\text{Fe}_{17}$ alloy exposed to a N_2 gas at 1 atm and (a) 250°C , (b) 400°C , (c) 450°C and (d) 500°C

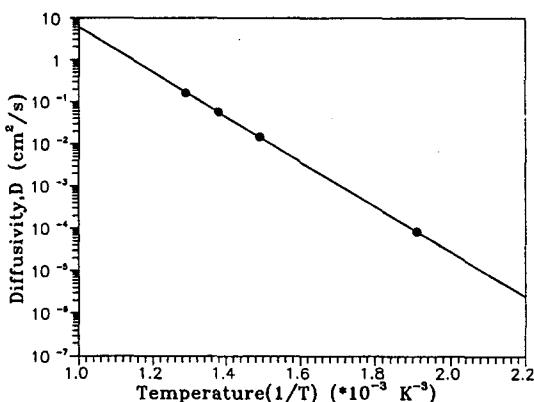


Fig. 2. Temperature dependence of diffusivity of N atoms in $\text{Sm}_2\text{Fe}_{17}$ alloy.

Table 1. Magnetic properties of $\text{Sm}_2\text{Fe}_{17}\text{Ny}$ compounds.

Compounds	M.P	σ_s (emu/g)	H_A (Tesla)	T_c ($^\circ\text{C}$)
$\text{Sm}_2\text{Fe}_{17}$		122	-	110
$\text{Sm}_2\text{Fe}_{17}\text{N}_{2.8}$		165	16	450