科学研究費助成事業

研究成果報告書

科研費

平成 27 年 6 月 22 日現在

機関番号: 13102 研究種目: 基盤研究(C) 研究期間: 2012~2014 課題番号: 24560845 研究課題名(和文)高極性有機物によるフェライト中のスピン制御

研究課題名(英文)Spin control in ferrite by organic molecules

研究代表者

末松 久幸(Suematsu, Hisayuki)

長岡技術科学大学・工学(系)研究科(研究院)・教授

研究者番号:30222045

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 4,200,000円

研究成果の概要(和文):NiFe204の有機物吸着による電気的、磁気的特性変化を利用したデバイス作製のため、NiFe2 04結晶質ファイバー、バルク体、薄膜を開発し、その有機物吸着前後の物性変化に関する研究を行った。NiFe204多孔 質バルク体において、電気抵抗率温度依存性を1桁以上変化させる酢酸ブチル量は1200µI以上であることが分かった。 また、NiFe204多孔質薄膜において、ギ酸が最大の18.4%の磁化変化を示すことが判明した。これらの電気抵抗率および 磁化変化は、NiFe204粒子表面に吸着した極性分子による電界効果によってキャリアとスピンの量や向きが変化したこ とにより引き起こされたと考えられた。

研究成果の概要(英文): Crystalline and porous NiFe204 fibers, bulks and thin films were developed to investigate their electronic and magnetic property changes upon organic molecule adsorption. In NiFe204 porous bulks, the amount of butyl acetate to induce an electric resistivity change more than one order of magnitude is 1200ul. In NiFe204 porous thin films, formic acid adsorption causes 18.4% of magnetization change. These electric and magnetic property changes are caused by a field effect from adsorpted molecules on NiFe204 grains to change the amount of carriers and the direction of spins.

研究分野: 無機材料

キーワード: 多孔体 電気抵抗 磁性 有機物吸着

1.研究開始当初の背景

ニッケルフェライト(NiFe₂O₄)は、通常 p 型の半導体であり、室温付近では 55emu/g の 高い飽和磁化と 10⁹Ωcm の低い電気伝導を示 す。さらに、塩素などの電気陰性度の高いガ ス分子が吸着することにより、キャリア密度 と電気抵抗率が大きく変わることが知られ ていた。

代表者らは、NiFe₂O₄ 超微粒子開気孔多孔 質焼結体の電気抵抗率が 1-3 桁変化する場 合があることを見いだし (Suematsu et al., J.Mater. Res., 19(2004) 1011)、これがエステル やアルコールなど、比較的分極の小さな有機 物の付着ですら発現すると結論した(Suzuki, Suematsu et al., Jpn. J. Appl. Phys., 47 (2008) 661)。この際、有機物の沸点の違いにより、 電気抵抗率温度依存性の極小値が変化し、こ れにより、分子分別性を有することを見いだ した。さらに、オレイン酸付着により、粒径 変化以外の原因で飽和磁化が 6%変化するこ とを明らかにした (Kurosawa, Suematsu et al., Jpn. J. Appl. Phys., 50 (2011) 01BE11)。この特 徴を活用すれば、NiFe₂O₄ 超微粒子薄膜に有 機物の吸脱着を可能にすれば、有機物の分極 による電界効果で電気抵抗率変化のみなら ず、磁性変化も有する特異なデバイスを作製 できることを着想した。これらの結果を踏ま え、下記の目標を設定した。

2.研究の目的

 (1)NiFe₂O₄多孔質薄膜作製法開発
(2)NiFe₂O₄多孔質薄膜の1桁以上の電気 抵抗率変化を有する有機物種と量の測定
(3)NiFe₂O₄超微粒子への有機物吸脱着による電気伝導・磁性変化機構探索

3.研究の方法

(1)多孔質 NiFe₂O₄薄膜、超微粒子、ファ イバー作製

スピンコート法による NiFe₂O₄多孔質薄膜 作製

硝酸ニッケル(II) 六水和物と硝酸鉄(II) 九水和物をクエン酸水溶液に溶解し、これに エチレングリコールを加えて190 に加熱し て重合させた。これを銀基板に滴下し、回転 数2000-8000rpm でスピンコートにより塗布 した。これを大気中410 で脱気し、その後 700-1200 に加熱して結晶化させた。

エレクトロスピニング法による NiFe₂O₄フ ァイバー作製

酢酸ニッケル(II)四水和物と酢酸鉄をポ リビニルアルコール水溶液に溶解した。これ を 21 ゲージの針を有する注射器から射出し た。+15kVのバイアスをかけた A1 金属板の 上に Si 単結晶基板を設置し、この上で射出さ せたファイバーを回収した。これを大気中 600 2 時間加熱することにより結晶化させ た。

(2)NiFe₂O₄多孔質体の電気抵抗率変化

粒径 6nm の市販の NiFe₂O₄ 超微粒子を φ20×5mm に成形し、室温大気中600 1時間 加熱することにより多孔質体を作製した。こ れに様々な有機物を滴下した。電気抵抗の測 定には、電圧計のインピーダンスの影響を受 けにくい2端子法を利用した。多孔質体の上 下面に金スパッタし、この上に銀ペーストで 金線を接続した。これを大気中1 /min で 400 まで昇温することにより電気抵抗を測 定した。多孔質体に一定電圧を印加し、その 電流を検出限界 10nA の電流計で測定するこ とにより抵抗を算出した。

(3) NiFe₂O₄ 多孔質体上の有機物吸着によ る飽和磁化変化

NiFe₂O₄ 超微粒子の有機物吸着による飽和 磁化変化

粒径 6nm の市販の NiFe₂O₄ 超微粒子 30mg に、炭素数 1-8 のカルボン酸を 25µl 塗布し、 磁束計にて室温で最大印加磁場 18000Oe で磁 化を測定した。この際、秤量誤差を少なくす るため、測定用試料カプセルに超微粒子を入 れて秤量した後カルボン酸を NiFe₂O₄ 粒子に 滴下・塗布し、その後磁束計に試料を設置し た。

NiFe₂O₄ 多孔質薄膜の有機物吸着による飽 和磁化変化

(1) で作製した多孔質薄膜に、(3) で得た最も大きな磁化変化を発現させた ギ酸を塗布した。この後(3) と同様な方 法で磁化測定を行った。この際、最初にギ酸 塗布前の薄膜の磁化を測定し、測定後の薄膜 にギ酸を塗布して再度磁化測定を行うこと により、有機物塗布のみによる磁化変化の寄 与を測定した。

4.研究成果

(1)NiFe₂O₄ 多孔質薄膜、超微粒子、ファ イバー作製

スピンコート法による NiFe₂O₄ 多孔質薄膜
作製

Fig.1 に様々な温度で焼成した薄膜の X 線 回折図形を示す。すべての試料に基板の Ag のピークが現れているが、700 と 800 で焼 成した試料には Ag 以外のピークは現れてい ない。一方、900 で焼成した試料には NiFe₂O₄ のピークが生じている。ここで、Ag の融点は 961 でありこれ以上の温度での焼 成は困難であるため、900 を焼成温度とし た。



Fig.1 NiFe₂O₄多孔体薄膜の X 線回折図形

Fig.2(a)にこの薄膜から剥離させた試料の 透過型電子顕微鏡明視野像を示す。粒径 20-100nm の結晶化した NiFe₂O₄ が見られた。 Fig.2(b)と(c)にスピンコートの回転速度を変 化させた際の薄膜の膜厚と表面荒さを示す。 これにより、粒径と同程度の荒さを有する結 晶化した NiFe₂O₄ 薄膜が作製できたことが判 明した。(3 - 2)ではこの製法で作製した NiFe₂O₄ 多孔質薄膜を使用することとした。





Fig.2 NiFe₂O₄ 多孔体薄膜の(a)透過型電子 顕微鏡明視野像、(b)膜厚、(c)表面荒さの回転 数依存性

エレクトロスピニング法による NiFe₂O₄フ ァイバー作製

Fig.3(a)に作製したファイバーの走査型電 子顕微鏡像を示す。太さ 50-100nm で長さ 20µm 以上のファイバーが見える。Fig.3(b)に この透過型電子顕微鏡明視野像を示す。ファ イバー先端は直径 10-30nm の粒からなってい る。電子回折図形から、これらの粒は結晶化 しており、NiFe₂O₄であることが判明した。





Fig. 3 NiFe₂O₄ ファイバーの(a)走査型電子 顕微鏡像、(b)透過型電子顕微鏡格子像と電子 回折図形

(2) NiFe₂O₄多孔質体の電気抵抗率変化 Fig.4 に酢酸ブチルを 200-2000µl 滴下した NiFe₂O₄多孔質体のの電気抵抗率の温度依存 性を示す。190 以下で抵抗率の温度依存性 曲線がs字を描いている場合があるが、これ らは低温での電気炉の温度制御の不調によ る影響と考えられた。さらに昇温すると、 300 まで電気抵抗率は単調に減少し、それ 以上で抵抗率が急減した。この抵抗率の傾き の変化は、10-80 の温度範囲で続いた。この 間の抵抗率減少量は、滴下量 1200µl で 2 桁に 達した。その後、電気抵抗率は上昇に転じた。 アルコールでの予備実験から、抵抗率が減少 を始める温度が NiFe₂O₄ 多孔質体試料表面に 吸着した有機物の脱着と考えられている (Suzuki, Suematsu et al., *Jpn. J. Appl. Phys.*, 47 (2008) 661)。これにより、酢酸プチルでは 1 桁以上の電気抵抗率変化による有機物検知 は 1200μl 以上で可能なことが判明した。

NiFe₂O₄ 単結晶の電気抵抗率温度依存性の 測定結果から、NiFe₂O₄ の電気伝導はキャリ アのホッピングによると考えられている (Whall et al., *Phil. Mag.*, 50 (1984) 689)。有機 物吸着によってキャリアの易動度は変化し ないと予想でき、実際に測定した活性化エネ ルギーは有機物有無で 0.38eV から 0.39eV し か変化しないことから、この電気抵抗率変化 は極性有機物吸着による電界効果でキャリ ア密度の差が生じ、これによって引き起こさ れたと考えられた。



Fig.4 酢酸ブチル塗布 NiFe₂O₄ 多孔質体の 抵抗率

(3) NiFe₂O₄ 多孔質体上の有機物吸着によ る飽和磁化変化

NiFe₂O₄ 超微粒子の有機物吸着による飽和 磁化変化

Fig.5 に様々な炭素数(n)のカルボン酸を 塗布した NiFe₂O₄ 超微粒子の磁化を示す。有 機物なしの試料では、18000Oe での磁化が 32.6emu/g だったのに対し、*n*=8 のオクタン酸 を塗布した場合、これが 31.8emu/g に低下し た。塗布する有機物の炭素数を少なくして行 くに従い磁化が減少し、*n*=1 のギ酸では 30.1emu/g となった。

オレイン酸塗布した NiFe₂O₄ 超微粒子の磁 化変化は、スピンの偏向または固着によると 考えられている(Berkowitz et al., *Phys. Rev. Lett.*, 34 (1975) 594)。炭素数の減少は、分子 の長さと分極の増加を伴う。よって、NiFe₂O₄ 粒子表面に吸着する分子数増加または吸着 分子の電界効果によってスピンが偏向ある いは固着し、磁化が変化したと推察された。

これより、NiFe₂O₄の表面吸着によって最 大の磁化変化を引き起こすカルボン酸はギ 酸であることが判明し、(3) ではこれを NiFe₂O₄多孔質薄膜に塗布することとした。

NiFe₂O₄ 多孔質薄膜の有機物吸着による飽 和磁化変化 Fig.6 にギ酸を塗布した NiFe₂O₄ 多孔質薄膜 の磁化を示す。ギ酸塗布していない試料に比 べ、18.4%の磁化減少を示すことが判明した。



Fig. 5 カルボン酸塗布 NiFe₂O₄超微粒子の磁化



Fig. 6 ギ酸塗布 NiFe₂O₄ 多孔体薄膜の磁化

5.主な発表論文等

〔雑誌論文〕(計3件)

- R. Kurosawa, T. Suzuki, T. Nakayama, <u>H.</u> <u>Suematsu</u>, K. Niihara, Y.-K. Jeong and K. H. Kim, "Promotion of Grain Growth in NiFe₂O₄ by Annealing with Oleic Acid", *Curr. Appl. Phys.*, 12 (2012) S68-S70.
- J. Zhang, R. Kurosawa, <u>H. Suematsu</u>, T. Nakayama and S. S. Kim, "Synthesis of Nickel Ferrite Nanofibers via Electrospinning with Iron Acetate as an Iron Precursor", *Metals Mater. Intern.*, 18 (2012) 505-508.
- R. Kurosawa, T. Suzuki, T. Nakayama, <u>H.</u> <u>Suematsu</u>, K. Niihara, S. Satokawa, Y. Yasukawa, and X. Liu, "Variations in the Saturation Magnetization of Nanosized NiFe₂O₄ Particles on Adsorption of Carboxylic Acids", *J. Asian Ceram. Soc.*, 2 (2014) 41-43.
- 6.研究組織

(1)研究代表者
末松 久幸 (SUEMATSU, Hisayuki)
長岡技術科学大学・大学院工学研究科・教授
研究者番号: 30222045