

# <sup>特集</sup>フォーカス26

フォーカス 26 <第1 2 回>:成果事例クローズアップ(阪大複合機能ナノファウンダリ) 機能性酸化物のナノ微細加工プロセスの確立

大阪大学産業科学研究所 田中秀和,神吉輝夫,Nam-Goo Cha,服部梓 大阪大学 阪大複合機能ナノファウンダリ



大阪大学産業科学研究所 (左から) 田中秀和,神吉輝夫,服部梓,Nam-Goo Cha



阪大複合機能ナノファウンダリ (左から) リアクティブイオンエッチング装置, RF スパッタ装置, パルスレーザデポジション装置

# 1. はじめに

本研究は、遷移金属酸化物のナノ構造体を精密な位置 制御のもと、一括にかつ大面積で行うナノ微細化プロセ スを確立することを目的として、文部科学省 先端研究 施設共用イノベーション創出事業(ナノテクノロジーネッ トワーク)「阪大複合機能ナノファウンダリ」の研究ご支 援を頂きました.

遷移金属酸化物は,光・電界・磁界・温度等の外場信 号により,電気伝導性・磁化特性等が大きく変化するた め,いままでにない超巨大応答デバイスを創製する上で 有望な材料群であり,結晶構造が似ている磁性体,誘電 体等の異機能酸化物材料によるヘテロナノ構造体を作製 することによって,構造界面を通じた機能変換により, 従来にはない新規デバイスが期待されています.このよ うな機能性酸化物薄膜のナノスケールにまでサイズダウ

\*問い合わせ:

阪大複合機能ナノファウンダリ 〒 565-0047 大阪府茨木市美穂ケ丘 8-1 産業科学研究所 阪大複合機能ナノファウンダリ 電話:06-6879-4309 E-mail: info-foundry@sanken.osaka-u.ac.jp ンされた材料・デバイスは,量子サイズ効果などのナノ物性の興味に加え,多機能高集積化に直結する重要な課題となっています.しかしながら,高品位単結晶薄膜を具えた酸化物微細化は,フォトリソグラフィーなどにより1µm~200µm程度のサイズでのプロトタイプが作製されているのが現状であり,集積化,高効率化,ナノスケール特有の新動作原理発見などを実現するにはナノ加工技術手法の開発が重要な課題となっていました.

このような現状のもと,我々のアイデアを具現化する ためには,現場レベルにおける蓄積された微細化のノウ ハウと,ナノ加工プロセスに伴う機器の支援が必要でし た.そこで,同じ学内にある「阪大複合機能ナノファウ ンダリ」では,ナノテクに関するノウハウと,それに伴 う充実した機器が揃っているということから,施設利用 をお願いし,研究を開始しました.

本紙では、ご支援により、ナノインプリントリソグラ フィー法(トップダウン)とレーザアブレーション法(ボ トムアップ)との融合技術が進展し、数十ナノレベルで 精密に空間制御された酸化物ナノ構造体を一括大面積に 形成できる微細化プロセスの確立に成功したことを紹介 いたします.

# 2. トップダウン・ボトムアップナノテクノロ ジープロセス融合による酸化物ナノ構造体作製

100nm以下のナノスケールで形状制御された高品位な 酸化物ナノ構造体を作製するには、トップダウン・ボト ムアップナノテクノロジーの高度なプロセス融合が必要 となってきます.ナノインプリントリソグラフィー法に おけるナノ構造の形状とサイズは、通常、モールドのパ ターンによって決まりますが、本研究では、微細加工プ ロセスを工夫することで、精密な位置制御を保ちながら モールドパターンサイズ (250nm 四角パターン)よりも 小さな単結晶酸化物ナノドット (60nm ドット構造)を 一括大面積に作製する手法の確立を試みました.

実験に用いた酸化物材料は、スピネル構造(図1)を有 した (Fe,Mn)<sub>3</sub>O<sub>4</sub>で、磁性半導体的性質があることからス ピントロニクス材料として期待している物質[1][2]です. このような性質を持つ物質をナノスケールにサイズダウ ンすることで、単一磁性ドメインの制御が可能となり、 高効率で巨大電子・スピン応答するデバイスの創出が期 待できます.

しかしながら、単一磁性ドメインの制御となると、薄 膜サイズが少なくとも 100nm 以下にする必要がありまし た. 今回確立した酸化物超微細加工プロセスは、微細化 のノウハウとご支援頂いた機器のパフォーマンスを最大 限活かすことで実現しました.その工程を図 2A に挙げま す. Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(0001) 単結晶基板上に性質の異なる2種のレ ジスト膜を塗布し (ステップ1), 上部レジストに対して, 紫外ナノインプリントリソグラフィーにより幅 250nm の ドットパターンを形成します (ステップ2). そして, ご 支援頂いた O<sub>2</sub> 及び CF<sub>4</sub> リアクティブイオンエッチング (RIE) 装置により上部レジストの残渣を取り除いた後(ス テップ3), O2 プラズマとの反応性が良い下部レジストを プラズマエッチングすることにより,削り込み加工を行 いました (ステップ4). 今回, インプリントモールドサ イズよりも小さな構造体を作製できる秘訣は、このプロ セスによる下部レジストの削り込みであり、削り込み量 は O2 プラズマ照射強度,時間に依存します. その後,サ イドウォール成長 [3] を利用して、モリブデン(Mo)を スパッタにより蒸着し (ステップ5), アセトン中での超 音波処理により、上部ヘッドのカットと同時に、下部レ ジストを除去します (ステップ6). このようにして出来 た Mo ナノパターンマスクを用いて,酸化物磁性半導体 FMO 薄膜の形成を試みました.

金属 Mo を用いる理由は,酸化物単結晶薄膜を作製す るには、350℃以上の作製温度条件が必要であり,融点 の低い従来の有機レジスト上には高品位な酸化物パター ンを形成できないことから,高融点でかつ酸化物形成後 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> で取り除くことが出来る Mo リフトオフ法が有効な 手段となります [4][5][6].

図 2B, C, D には, Mo ナノパターンマスクの形成途中(ス



図1 スピネル構造 酸素原子が4配位したAサイト遷移金属と酸素原子が8配位した Bサイト遷移金属の副格子からなる構造



図 2 ナノインプリントリソグラフィーを用いた Mo ナノパターン マスク形成法

(A) 2種の有機レジストとスピンコーターで塗布(ステップ1).紫 外ナノインプリントにより形状形成(ステップ2). CF<sub>4</sub> プラズマエッ チングにより上部レジスト残渣の除去(ステップ3). O<sub>2</sub> プラズマ エッチングにより下部レジストの削り込み(ステップ4).スパッタ で Mo を蒸着(ステップ5).アセトン中で超音波処理(ステップ6). Mo ナノパターンマスク完成(ステップ7).

(B) ステップ4後の SEM 像.

(C) ステップ5後のSEM像.

(D) ステップ7後の Mo ナノパターンマスク SEM 像.

テップ 4,5,6) の走査型電子顕微鏡 (SEM) 像を示します. 広域に渡り均質に並んだナノドットが確認できます.

図3に今回の手法で形成された2種類のMoナノマス ク(図2Aステップ7)のSEM像を示します.上述した ように、図2Aのステップ4の工程でのO<sub>2</sub>プラズマエッ チング時間を変化させることによって,Moパターンの内 径を制御(図3A 内径100nm,B 内径60nm)するこ とが出来ました.

このようにして,従来のモールドパターンサイズの限 界を打ち破った超ナノ構造体のテンプレートを完成させ ることができました.

このMoナノ構造体のテンプレートを用いることによっ て、約500℃までの薄膜作製温度条件に耐えることから、 従来よりも高品位な薄膜が作製できます.本テンプレー トは、酸化物ナノ構造体を作製するための要であり、ナ ノネットを通じた本ご支援がなければ、達成されないも のでした.では実際に、このテンプレート上に、パルスレー ザデポジション (PLD) 法を用いて、単結晶 FMO 薄膜が 作製できることを紹介します.PLD 法は、紫外パルスレー ザを酸化物焼結体に照射し、原子・プラズマ分解された 元素を基板に蒸着させ薄膜化する手法で、高融点、多元 素を含む酸化物材料薄膜の形成に有効な手法です(図4). 酸化物薄膜の作製時には、300℃~700℃という高温条 件が必要なことから、本 Mo ナノ構造テンプレート基板 を有効に活用できます.

図 5A で示す手順により, Mo テンプレートを基板とし て用い, 酸素圧 1x10<sup>-4</sup>Pa, 基板温度 350℃の条件の下,



図 3 Mo ナノパターン(A)内径 100nm(B)60nm のボックス構造



図4 パルスレーザデポジション法







図 5 (A) PLD による FMO 薄膜形成過程と H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> を用いた Mo マス クのリフトオフ. (B) (C) (D) 作製した FMO ナノドットの SEM 像.



図6 FMOナノドット構造体のX線回折

ナノドット FMO 薄膜を作製しました. FMO 薄膜作製後, 過酸化水素水 H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> に浸すことで Mo を除去することが出 来ます. すなわち, Mo との化学反応,

 $Mo_{(amorphous)} + 2H_2O_2 \rightarrow MoO_4^{2-} + 2H^+ + H_2$ (gas)

を利用し,Mo 部分をリフトオフします.

今回作製した3種のFMOナノドットパターンを,図 5B, C, Dに示します.

本手法を用いて,100nm以下の形状制御されたFMO ナノ構造体が,精密で均質な位置制御を伴い形成されて いることがわかります.

また,形成された強磁性 FMO ナノドットの品質を確か めるために,X線回折測定,磁化測定を行いました.図6 に示すように,[111]配向した単結晶 FMO ナノドットが 形成されていることがわかりました.また,図7に示す 磁化曲線から,20nm厚さの通常 FMO 薄膜と104nm径 のナノドットを比較すると,ほぼ同様の,強磁性曲線を 描くことが分かり,結晶性,磁化物性ともに良好な FMO ナノドットが形成されています.

このように本手法は、単結晶酸化物ナノ構造体が作製 でききる有力な手段であることが分かりました.この手 法は、異種物質間のヘテロ構造、パターンのナノ細線化 等へ応用することが容易にでき、酸化物ナノデバイス創 製へ大きく前進することが期待できます.

### 3. まとめ

「阪大複合機能ナノファウンダリ」のナノ微細化プロセ スに関するご支援のもと,遷移金属酸化物ナノ構造体作 製プロセスの確立に関する研究を強力に推進することが 出来ました.今回は,強磁性酸化物のナノ構造体の作製 手法とその基本特性について紹介しましたが,遷移金属 酸化物は,今回紹介した以外にも,さらに誘電性,超伝



図 7 厚さ 20nmFMO 薄膜と 104nm 径ナノドットの磁化曲線

導性,光物性等を示す魅力ある物質群であり,このよう な物質群をナノの観点から見直し,特性評価を行うこと によって,新奇物性を掘り起こしていきます.

#### 謝辞

本研究は、文部科学省「先端研究施設共用イノベーショ ン創出事業(ナノテクノロジーネットワーク)」に参画す る「阪大複合機能ナノファウンダリ」の多大なる研究ご 支援を頂き遂行されました.この場をお借りしまして深 く感謝いたします.

# 参考文献

[1] J. Takaobushi, M. Ishikawa, S. Ueda, E. Ikenaga, J.-J. Kim, M. Kobata, Y. Takeda, Y. Saitoh, M. Yabashi, Y. Nishino, D. Miwa, K. Tamasaku, T. Ishikawa, I. Satoh, H. Tanaka, K. Kobayashi and T.Kawai: Phys. Rev. B, 76 (2007) 205108

[2] I. Satoh, J. Takaobushi, H. Tanaka and T. Kawai: Solid State Commun. 147 (2008) 397-400

[3] N.-G. Cha, B. K. Lee, T. Kanki, H. Y. Lee, T. Kawai and H. Tanaka: Nanotechnology 20 (2009) 395301

[4] N. Suzuki, H. Tanaka and T. Kawai: Advanced Materials 20 (2008) 909-913

[5] K. Gotoh, H. Tanaka and T. Kawai: J. Appl. Phys. 105 (2009) 064301

[6] S. Yamanaka, N. Suzuki, B. K. Lee, H. Y. Lee, H. Tanaka and T. Kawai: Solid State Commun. 149 (2009) 729-733

(大阪大学産業科学研究所 神吉輝夫)