静岡大学 博士論文

前駆体を用いた酸化物高温超伝導薄膜作製に

関する研究

2006年 1月

静岡大学大学院 電子科学研究科

電子材料科学専攻

横山 浩一

目次

博士論文目次

横山 浩一

審查申請論文名

前駆体を用いた酸化物高温超伝導薄膜作製に関する研究

目 次

第一章 序	論							1
1.1 緒言		•	•	•	•	•	•	1
1.2 超位	ミ導の基本的性質・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	2
1.2.1	完全導電性・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	3
1.2.2	マイスナー効果・・・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	3
1.2.3	磁束の量子化・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	5
1.2.4	ジョセフソン効果・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	5
1.2.5	磁束のピン止め効果・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	6
1.3 RE	Ba2Cu3Oy超伝導体の特徴と物性・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	8
1.3.1	REBa ₂ Cu ₃ O _y の基本構造・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	8
1.3.2	REBa ₂ Cu ₃ O _y の超伝導特性・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	10
1.3.3	REBa ₂ Cu ₃ O _y の RE を他の希土類で置換した場合の諸特性	•	•	•	•	•	•	11
1.4 超位	ミ導線材の開発・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	13
1.5 RE	Ba2Cu3Oy超伝導体の薄膜化プロセス・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	15
1.5.1	気相法・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	15
1.5.2	液相法・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	16
1.6 前廟	Z体膜を用いたプロセスと配向制御・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	17
1.7 本句	F究の背景、目的及び構成・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	19
1.7.1	本研究の背景及び目的・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	19
1.7.2	本論文の構成・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	20
参考文献		•	•	•	•	•	•	21
第二章 実	験方法							24
2.1 RE	Ba ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の作製方法・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	24
2.1.1	MOD 法による成膜・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	24
A.	薄膜作製用塗布液・・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	24
В.	塗布方法・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	•	•	•	•	•	•	24

С.	熱処理プロセス・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 2	25
2.1.2	BaF ₂ プロセスによる成膜・・・・・・・・・・・・・・・・・2	27
А.	電子ビーム蒸着法の特徴・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 2	27
В.	電子ビーム蒸着法による前駆体膜の作製・・・・・・・・・・2	27
С.	熱処理プロセス・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 2	28
2.2 成版	摸基板・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 2	29
2.3 評	価方法・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 3	30
2.3.1	結晶相及び配向性の評価・・・・・・・・・・・・・・・・ 3	30
2.3.2	膜表面観察・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 3	\$1
2.3.3	組成分析・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 3	32
2.3.4	膜断面観察・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 3	32
2.3.5	超伝導特性の評価・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 3	33
А.	直流四端子法・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 3	33
В.	直流磁化法・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 3	\$4
参考文南	$t \cdot \cdot$	35
第三章 N	IOD 法により作製した REBa ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動 3	36
3.1 緒	言・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 3	36
3.2 Yb	Ba ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動・・・・・・・・・・3	36
3.3 Er	Ba ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動・・・・・・・・・・・4	0
3.4 Ho	Ba2Cu3Oy薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動・・・・・・・・・・4	4
3.5 Dy	yBa2Cu3Oy薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動・・・・・・・・・・・4	8
3.6 Gd	lBa2Cu3Oy薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動・・・・・・・・・・5	52
3.7 Eu	Ba2Cu3Oy薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動・・・・・・・・・5	6
3.8 Sn	nBa ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動・・・・・・・・・・6	50
3.9 No	lBa2Cu3Oy薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動・・・・・・・・・・6	54
3.10 La	Ba ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動・・・・・・・・・・6	38
3.11 RF	CBa2Cu3Oy薄膜の結晶配向挙動に関する考察・・・・・・・・・・・ 7	0'
3.11.1	L 結晶、成長表面での原子・分子の運動エネルギー・・・・・・・・ 7	$^{\prime}2$
3.11.2	2 RE123 と基板との格子整合性・・・・・・・・・・・・・・・ 7	'3
3.11.3	3 基板表面の原子配列・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 7	6
3.12 RF	CBa2Cu3Oz薄膜の超伝導特性に関する考察・・・・・・・・・・・・・・	7
3.13 ま		
0.10 0.	とめ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・ 7	7

<u>目次</u>

第四章	MOD 法により作製した Yb _{1'x} Nd _x Ba ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の超伝導特性と	
	結晶配向挙動	81
4.1 緒	信・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	81
4.2 M	[gO 基板上に作製した Yb ₁ -xNd _x Ba ₂ Cu ₃ Oy薄膜の結晶配向挙動と	
起	2伝導特性・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	81
4.2.1	MgO 基板上に作製した Yb _{1・x} Nd _x Ba ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の結晶配向挙動・・・・	81
4.2.2	MgO 基板上に作製した Yb _{1-x} Nd _x Ba ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の超伝導特性・・・・	84
4.3 S	rTiO3 基板上に作製した Yb1-xNdxBa2Cu3Oy薄膜の結晶配向挙動と	
起	26G導特性・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	86
4.3.1	SrTiO3基板上に作製した Yb1-xNdxBa2Cu3Oy薄膜の結晶配向挙動・・・	86
4.3.2	SrTiO3基板上に作製した Yb1-xNdxBa2Cu3Oy薄膜の超伝導特性・・・・	87
4.4 ま	とめ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	88
参考文	献・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	89
第五章	BaF2プロセスにより作製した REBa2Cu3Oy薄膜の超伝導特性と	
	結晶配向挙動	90
5.1 \bigstar	诸言・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	90
5.2 (GdBa ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動・・・・・・・・・・・・	92
5.2.	1 GdBa ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の焼成時間依存性・・・・・・・・・・・・・	92
5.2.	 GdBa₂Cu₃O_y薄膜の酸素分圧依存性・・・・・・・・・・・・ 	93
5.2.	3 膜厚 200nm の GdBa ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の作製・・・・・・・・・・・	95
5.2.	4 GdBa ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の昇温速度依存性・・・・・・・・・・・・・・	97
5.3 (GdBa2Cu3Oy薄膜の微細構造観察・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	98
5.4	YBa2Cu3Oy膜の超伝導特性と結晶配向挙動・・・・・・・・・・・・・・	102
5.4.	1 $YBa_2Cu_3O_y$ 薄膜の酸素分圧依存性・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	102
5.4.	2 膜厚 200nm の YBa ₂ Cu ₃ O _y 薄膜の作製・・・・・・・・・・・・・・	104
5.5]	BaF2プロセスによる薄膜作製における酸素分圧依存性に関する考察・・・	105
5.6	まとめ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	107
参考文	r $\vec{\mathbf{x}}$ · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	109
第六章	総括	110
6.1	研究成果のまとめ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	110
6.2	今後の展望・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	113
謝辞		115
研究業績		116

第一章 序論

1.1 緒言

1911 年、オランダ・ライデン大学の Karmerlingh-Onnes は Hg を冷やしていくと 4.19K という低温で電気抵抗が突然ゼロになることを発見した^[1]。その後、同様の現象 を示す物質が数多く見つかったが、このような現象は超伝導と呼ばれ、超伝導の出現す る温度を転移温度 T_c と定義するようになった。超伝導体は外部磁場をかけても磁場が 弱いときは磁場を内部に通さないという性質を持っている。この現象は、1933 年に Meissner と Ochsenfeld により発見され^[2]、マイスナー効果と呼ばれている。Hg で超 伝導現象が発見されて以来、Pb や Sn 等を経て、単元素金属では Nb が最高の T_c =9.2K を示し、1930 年代になると 10K を越す二元系の化合物超伝導体が発見された^[3]。一方、 酸化物系では Li_{1+x}Ti_{2-x}O₄ (T_c =13K、1973 年)^[4]や BaPb_{1-x}Bi_xO₃(T_c =13K、1975 年)^[5]が 発見されたが、Nb₃Ge^[6]の T_c =22.3K を最高値として 1980 年代まで至った。

超伝導の機構については Bardeen、Cooper、Schrieffer により 1957 年に発表された BCS 理論がある^[7]。その本質は2個の電子が運動量空間で対(クーパー対)を作ることで あって、この対を考えるとマイスナー効果をはじめ超伝導の諸性質を自然に説明するこ とができるということを報告している。この理論では、Tcの上限が 30-40K 程度である と推定していたが、この"BCSの壁"が破られたのは 1986 年の J. G. Bednorz と K. A. Muller による La-Ba-Cu-O 系超伝導体、いわゆる酸化物高温超伝導体の発見である^[8]。 Bednorz らはこの材料系で 30K 付近から急激な電気抵抗の低下を示し、約13K でゼロ になることを発見し、その後 S. Tanaka らによってこの物質が確かに 30K 級の超伝導 体であり、化学式は La2-xBaxCuO4 と表せることが示された。翌 1987 年には C. W. Chu らにより液体窒素温度(77K)以上の T₆=92K を示す Y-Ba-Cu-O 系銅酸化物が発見さ れた[®]。さらに 1988 年には H. Maeda らにより *T*。が 100K を超える Bi-Sr-Ca-Cu 系が ^[10]、また、同年 R. M. Hazen らによって Tl-Ba-Ca-Cu-O 系(Te=125K)が発見され^[11]、 1993 年には A. Schilling らにより、現在確認されている中で最も高い T=138K を示す Hg-Ba-Ca-Cu-O 系が発見された^[12]。T_cが BCS の壁を越えるこれらの超伝導体は、合 金・金属・金属間化合物超伝導体と区別する意味で高温超伝導体と呼ばれている。最近 では、2001 年に J. Akimitsu らによって MgB2 が金属化合物超伝導体の中で最高の $T_{\rm e}$ =39K を示すことが発見された $^{[13]}$ 。図 1.1 に各種超伝導体の発見年代と $T_{
m e}$ の関係を示 す。

超伝導体は液体窒素等の冷媒により冷却する必要がある。金属系超伝導体では T_cが

1

低いために液体ヘリウムが用いられているがコストが高く、また蒸発潜熱が小さいため 小型化できないのに対し、T_eの高い酸化物系高温超伝導体では安価な液体窒素での冷却 が可能であり、実用化に向け期待されている。



図1.1 各種超伝導体の発見年代と臨界温度Te

1.2 超伝導の基本的性質

超伝導の代表的な性質として、以下のものが挙げられる。

- 完全導電性
- マイスナー効果
- 磁束の量子化
- ジョセフソン効果

以下にこれらの性質について説明し、超伝導体の応用上重要となる磁東ピン止め効果 についても述べる。

1.2.1 完全導電性

現象的に最も分かりやすい超伝導の性質は、図 1.2 に示すように直流電気抵抗がある 温度で消失することである。図 1.2 からも分かるように、温度を下げていったとき電気 抵抗が次第に小さくなってゼロになるのではなく、不連続的に抵抗ゼロの状態が出現す る。この電気抵抗がゼロになる温度を超伝導転移温度あるいは超伝導臨界温度 *T*c と呼 ぶ。*T*c以下の温度にある超伝導体に電流を流しても電圧降下は生じず、ジュール熱も発 生しない。このことは、図 1.3 に示したような超伝導体のリングに流れる電流が減衰を 示さないという永久電流の実験から検証されている。

しかしながら、電気抵抗がゼロであっても無限大の電流を流せるわけではない。超伝 導体に流すことができる最大の電流密度は臨界電流密度 Je と呼ばれ、この値を超えると 超伝導状態が破壊され、常伝導状態に転移する。Je は外部磁場、温度、試料の結晶性や 1.2.5 項で説明する磁東ピン止め機構に大きく依存する。



図1.2 超伝導転移の様子

図1.3 永久電流の実験

1.2.2 マイスナー効果

超伝導状態にある試料に弱い磁場 H をかけても磁場は内部に侵入しない。また、弱 い磁場中に置いた超伝導体の温度を下げていったときも、 T_c で磁場が排除されて、図 1.4 のように超伝導体内部の磁束密度 Bはゼロになる。磁束密度の定義 $B = \mu_0$ (H + M) を使うと、磁化 M = -H が誘起されて外部磁場を打ち消すことになる。磁化率で表現 すると、 $\chi = M/H = -1$ である。この性質を完全反磁性と呼び、1933 年に W. Meissner と R. Ochsenfeld によってこの現象が見出されたことから、マイスナー効果と呼ばれて いる。マイスナー効果で、M は試料表面に流れるマクロな反磁性電流によって生じて いるのであるが、レンツの法則とは明らかに異なり、磁場と温度に関する変化の履歴に はよらない。



図1.4 マイスナー効果

図 1.5 に超伝導体の平衡磁化曲線を示す。外部磁場 Hを強くしていくと、超伝導状 態が壊れ、常伝導状態に戻る。このとき、超伝導状態の壊れ方は大きく分けて2種類あ る。一つは、臨界磁場 H_cと呼ばれる磁場に達すると、図 1.5(a)のようにマイスナー状 態から一気に常伝導状態に転移して、磁場が試料内に入ってしまう物質で、このような 物質を第1種超伝導体という。Pb、Sn、Al等の純粋な超伝導単体金属の多くはこれに 属する。もう一つは、臨界磁場 H_cよりも小さい下部臨界磁場 H_{c1}から徐々に超伝導体内 部に磁場が侵入し始め、H_cよりも高い上部臨界磁場 H_{c2}で反磁性が完全になくなるまで 超伝導状態が保たれる物質で、このような物質を第2種超伝導体と呼ぶ。H_{c1}と H_{c2}の 間で磁場の侵入を許している超伝導状態を混合状態という。銅酸化物を始めとする高温 超伝導体、合金や化合物超伝導体が第2種超伝導体に属する。3つの臨界磁場は H_c、 H_{c1}、H_{c2}はいずれも温度 Tの関数で、T_cでゼロになる。図 1.6 に H_c(T)の温度依存性 の概略図を示す。







図1.6 第1種超伝導体における臨界磁場の温度依存性

1.2.3 磁束の量子化

超伝導リングに永久電流 L_a が流れている状態では、リング内には循環電流の作る磁場 が存在する。その磁場を面積分すると超伝導体に取り囲まれた中空部を貫く磁束 ϕ が求 められる(図 1.3 参照)。リングの自己インダクタンスを Lとすると、 $\phi=LL_a$ である。こ の磁束線は、B. S. Deaver と W. M. Fairbank^[14]及び R. Doll と M. Nabauer^[15]により 観測されており、ある小さな普遍量 ϕ の整数倍 $\phi=n\phi$ ので表されるとびとびの値しかと れないことが分かった。これを磁束の量子化といい、この量子化磁束は

$$\Phi_0 = \frac{hc}{2e} = 2.07 \text{ [fWeb]}$$

で表される。ここで、hはプランク定数、cは光速、eは電気素量である。超伝導コイル を貫く磁束は離散的な値をとるため、超伝導コイルを流れる永久電流 L も離散的な値に なる。磁束量子の分母にある因子 2 は、超伝導状態では電子が対を形成している(クー パー対)事を示唆している。一般に、磁束は互いに反発するため、固まっているよりも できるだけ小さく分かれて、互いに離れていた方がエネルギーは低くなる。しかし、磁 束の量子化は超伝導体に囲まれた空間を貫く磁束はΦo 以上小さく分割できないことを 意味している。このため、第 2 種超伝導体の混合状態で見られる磁場の侵入も、磁束 Φo を単位として起きている。

1.2.4 ジョセフソン効果

2 つの超伝導体の間に薄い絶縁層を挟んで電流・電圧特性(*FV*特性)を測定するとトン ネル効果が観測される。トンネル効果とは、量子力学系である確率のもとに、電子がポ テンシャルの障壁を突き抜けて一方から他方へ移る現象のことであり、今回の場合超伝

導現象に起因する電子の波動性によって生じる。図 1.7 に SIS 接合の概略図及びトンネ ル接合の FV特性を示す。絶縁層の厚さが比較的厚い場合(5mm 以上)には、電圧があ る閾値 $V_g=2\Delta/e$ まではほとんど電流が流れないが、 V_g に達すると急にトンネル電流が増 大する。この FV特性は、超伝導電子状態の励起エネルギースペクトルにギャップ 2Δ があり、励起された準粒子が電圧の助けをかりて起きるトンネル効果である。

絶縁層の厚さが 2mm 程度になると、図 1.7 の太い実線のように電圧ゼロのまま流れ る超伝導電流(DC ジョセフソン電流)が付け加わる。V=0 のまま流れる電流は、超伝導 を担っている電子対(キャリア)が基底状態のままトンネル効果で絶縁層を透過するこ とに起因する。この超伝導トンネル効果は、1962 年に B. D. Josephson^[16]によって理 論的に予言されたもので、ジョセフソン効果と呼ばれている。ジョセフソン効果は、絶 縁層を障壁とするトンネル接合だけではなく、点接触型接合やマイクロブリッジなど 2 つの超伝導体が弱く接合したジョセフソン接合と総称される多くの接合で見られる。



図1.7 (a)ジョセフソン接合(SIS接合)の概略図、(b)ジョセフソン接合の*I*-V特性

1.2.5 磁束のピン止め効果

1.2.2 項で述べたように、第1種超伝導体は臨界磁場 H_eまでマイスナー状態を保ち、 H_eを超えると超伝導状態から常伝導状態へ転移する。一方、銅酸化物超伝導体を含め た第2種超伝導体は、臨界磁場 H_eよりも小さい下部臨界磁場 H_{e1}から序々に超伝導体 内部に磁場が侵入し始め、H_eよりも高い上部臨界磁場 H_{e2}で反磁性が完全になくなるま で部分的に磁場(磁束量子)の侵入を許す混合状態をとる。第2種超伝導体の H_{e2}は第1 種超伝導体の H_eに比べてはるかに高く、このことから磁場での応用に関しては第2種 超伝導体の方が適している。

図 1.8 に混合状態にある第2種超伝導体の模式図を示す。磁束量子の周りには磁束の 局在を維持するために遮蔽電流が流れ、渦糸(Vortex)を形成する。渦糸の半径はコヒー レンス長 *E*によって与えられ、その渦を中心として、磁場侵入長*A*に渡って磁場が侵入し ている。この半径の部分は常伝導状態である。

混合状態における超伝導体に電流 Jを流すと、磁束量子には

$$f_{\rm L} = J \times B$$

のローレンツ力が働き、それに伴って

 $E = B \times v$

の電場が発生し、電気抵抗を生じる。ここでは**v**は磁束量子の運動速度である。この磁 束の運動を止める作用がピン止め効果であり、次のようなメカニズムによって生じる。

超伝導状態は、常伝導状態に比べて凝集エネルギー分だけギブズの自由エネルギーが 小さい。ここで、凝集エネルギーとは超伝導状態になったときの得した分のエネルギー を指し、次式で表される。

$$A_{normal} - A_{\sup er} = \frac{1}{2} \mu_0 H_c^2$$

ここで、µ0は真空透磁率、Anormal、Asuperはそれぞれ常伝導体と超伝導体の単位体積あたりのHermholz自由エネルギーである。図 1.9に常伝導部分による磁束量子のピン止め機構を示す。図 1.9(a)に示すように、磁束量子が超伝導体内に侵入するときには、常



図1.8 混合状態における第2種超伝導体 (a)磁束線格子の模式図、 (b)超伝導電子密度*n*sの変化、(c)磁束密度*B*の変化

伝導状態に転移するために超伝導状態を一部破壊しなければならない。もし、図 1.9(b) のように超伝導体内に常伝導部分が存在する場合を考えると、その部分に磁束量子が位 置することによって常伝導部分の体積に相当する凝集エネルギー分だけ磁束量子のエ ネルギーが低くなることが分かる。このことにより、磁束量子は常伝導部分にピン止め される。このような作用をする部分をピンニングセンター(PC; Pinning Center)と呼ぶ。

PC となりえる領域の種類としては、常伝導析出物、転移、空隙、結晶粒界面等の欠陥や不均質部分が挙げられる。実用材料として用いられている Nb-Ti ではα-Ti 相、Nb₃Sn では結晶粒界が PC になっていると報告されている^[17]。



図1.9 常伝導部分による磁束量子のピン止め機構 (a)均質な超伝導体内部では 磁束線が動いてもエネルギー変化が無いため、磁束線は自由に動く (b)磁束量子が常伝導部分に位置することで、常伝導部分の体積に相当する 凝集エネルギー分だけ超伝導全体の自由エネルギーが低くなり、磁束量子 はピン止めされる

1.3 REBa₂Cu₃O_y超伝導体の特徴と物性

1987年にYBa₂Cu₃O₂(Y123)が90K以上の超伝導転移温度 *T*。を示すことが発見され、 それ以降、Y123のYサイトを Ce、Pm、Tb を除いた希土類元素(Rare Earth; RE)に 完全置換した REBa₂Cu₃O₂(RE123)も同じく90K以上の *T*。を持つことが報告されてき た。RE123 系超伝導体は高い臨界磁場 *H*。を持つことから、様々な分野への応用が期待 されている。本節では、RE123 の特徴と物性について述べる。

1.3.1 REBa₂Cu₃O_yの基本構造

RE123 超伝導体は図 1.10 に示すように、酸素欠損型層状ペロブスカイト構造をとる。 ペロブスカイト構造は ABO₃ の化学組成をもち、RE123 では A サイトを占有する RE と Ba が *c* 軸方向で規則配列(-CuO-BaO-CuO₂-RE-CuO₂-BaO-)し、さらに酸素欠損が



図1.10 REBa₂Cu₃O_yの結晶構造 (a)y=7、(b)y=6

規則配列(RE 面の酸素欠損と BaO 面で挟まれた CuO 面の酸素欠損)した構造となって いる。RE の層からは酸素が完全に欠落しているのに対し、Ba の層には酸素欠損が無 く岩塩型の BaO 層が存在するため、頂点酸素が BaO 面のみから供給され、5 配位ピラ ミッド型 CuO₂ 面が RE を挟んで向き合う形となっている。一方、Ba と Ba のイオン間 に存在する Cu-O 鎖は CuO₂ 面の a 軸方向の酸素が全て欠損した構造に対応し、Cu-O が b 軸方向に 1 次元鎖状に配列した構造をとり斜方晶(orthorhombic)となる。この Cu-O 鎖中の酸素は外界の温度や酸素分圧などに応じて可逆的に結合・解離し直線型 2 配位を とるため、酸素結合量 y は 6 から 7 の値をとる。酸素が欠陥すると、まず y=6.5 で Cu の形式電荷は+2 価となる。また、y=6 では直線型 2 配位の Cu が+1 の価数を持ち、図 1.10(b)のような正方晶(tetragonal)構造をとる。超伝導を担うキャリアドープ(銅酸化物 超伝導体ではホールドープ)は、この Cu の形式電荷を用いて議論され、詳しくは次節 で述べる。

また、RE123 は酸素量 y が変化するにつれて結晶の格子定数が変化する。その一例 として図 1.11 に Y123 の酸素量に対する格子定数の変化を示す^[18]。この図から y が増 加するにつれて e 軸長が短くなっていることが分かる。これは CuO 鎖に酸素が入り、 その上下にある BaO 面が引き合うためである。a、b 軸長は y の減少とともに近づき、 ある点で斜方晶-正方晶転移していることがわかる。この酸素量に対する格子定数の変 化は他の RE123 においても同様な傾向を示す。



図 1.11 YBa₂Cu₃O_yの酸素量 yに対する格子定数の変化^[18] (a)*a*, b軸長、 (b) c 軸長

1.3.2 REBa₂Cu₃O_yの超伝導特性

RE123の超伝導特性は酸素量 yに大きく依存する。図 1.12 に Y123の酸素量 yに対 する T_c の変化を示す^[19]。酸素量 yの減少とともに T_c は減少しており、60K 付近と 90K 付近で平らな領域が存在する。これは、CuO 鎖の酸素の入り方によるものと考えられ ており、90K 相は ortho- I 相、60K 相は ortho- II 相と呼ばれる。ortho- I 相では理想的 な 123 構造をとり、ortho- II 相では CuO 鎖と Cu 鎖の繰り返しに相当すると考えられ



図1.12 YBa₂Cu₃O_yの酸素量yに対する T_c の変化^[19]

ている。T_cの酸素結合量依存性が大きいことから、液体窒素以上での応用を考えると酸素量の制御が非常に重要であることが分かる。

一般的に、RE123 の結晶中における平衡酸素量は熱処理時における雰囲気(酸素分 圧; pO_2)及び温度によって決まる。図 1.13 は Y123 の酸素量が温度と酸素分圧によっ て変化する様子を示したものである^[20]。一定酸素のもとで温度を下げると酸素量 y は 増加することが分かる。RE123 の RE の違いにより多少温度は異なってくる。



図1.13 YBa₂Cu₃O_yの温度、酸素分圧に対する酸素量yの変化^[20]

1.3.3 REBa₂Cu₃O_yの RE を他の希土類で置換した場合の諸特性

RE123 の RE サイトは Y の他にも様々な希土類元素で置換することができ、ほとん どの元素において 90K 級の T_eを示す。これらの RE 元素はイオン半径が異なり、La が一番大きく、原子番号が大きくなるにつれてイオン半径は小さくなる。この RE のイ オン半径が大きくなるに従って、*a*, *b*, *c* 軸長及び T_eが増加する傾向にある。図 1.14 に RE のイオン半径と T_eの関係を示す^[21, 22]。なお、Pr123 は従来非超伝導体とされて きたが、1996 年に Z. Zou らによってバルク単結晶が約 80K で超伝導転移を示すこと が報告されており^[23]、未だ議論の途中にある。

RE イオン半径が Gd 以上の希土類元素(La, Pr, Nd, Sm, Eu, Gd)では、RE が Ba サイトへ置換し、RE_{1+x}Ba_{2-x}Cu₃O_yで表される固溶体を形成する。図 1.15 に RE123 の固溶限界と RE イオン半径依存性を示す^[24]。この RE/Ba 置換は、RE123 の物性に様々

第一章 序論



図1.15 REBa₂Cu₃O_yの固溶限界のREイオン半径依存性^[24]

な変化をもたらす。図 1.16 に Nd_{1+x}Ba_{2-x}Cu₃O_yにおける置換量 $x \ge T_c$ 、格子定数の関係を示す^[25]。置換量 xの増加とともに a 軸と b 軸の長さが近づき、x=0.2 で結晶構造は斜方晶から正方晶へと転移する。一方、 T_c は x とともに単調に減少し、x=0.4 付近で電気抵抗・温度曲線が半導体的になる。この傾向は La、Sm、Eu についても同様に観察される。RE_{1+x}Ba_{2-x}Cu₃O_y系では+2 価の Ba と+3 価の RE との置換により、CuO₂ 面のホール濃度が減少するために、 T_c が低下すると考えられている。

第一章 序論



図1.16 Nd_{1+x}Ba_{2-x}Cu₃O_yにおける置換量 x と (a) T_c 及び (b)格子定数の関係^[25]

1.4 超伝導線材の開発

液体窒素温度を超える酸化物高温超伝導体の発見により、産業用の多くの超伝導機器 への適用が可能な線材開発にスポットがあたり、高温超伝導線材の開発が始められた。 その実用化をめざし、日本ではこれまで Bi 系で銀シース線材の開発がなされてきた。 銀シース法により、Bi₂Sr₂CaCu₂O_y、Bi₂Sr₂Ca₂Cu₃O_x(Bi2223)の超伝導線材は 1km 以上の長尺化が可能となり、マグネットやケーブルなど線材を利用する電力・産業応用 での試験がすでに始まっている^[26]。しかしながら Bi 系超伝導体はその異方性により、 温度上昇とともに磁束のピンニング力が低下し、臨界電流が制限される。図 1.17 に 77K における Y123 及び Bi2223 の *J*_c·B 特性を示す^[27]。液体窒素温度では Bi2223 の *J*_c は



図1.17 77KにおけるY123及びBi2223の J_c - $B^{[27]}$

Y123 のそれと比較して、低い値に留まっている。このため強磁場を発生させるマグネ ット応用では 20K 以下の温度に冷却する必要がある。一方、Y123 では液体窒素温度 77K 近傍において、磁場中でも実用的な高い *J*を有することから、この Y123 系の線 材応用に関する研究が進められている。この系は従来の金属系超伝導線材に比べて冷却 効率が数十から数百倍にも向上し、また液体ヘリウムが不要となることから、経済性が 見通せる機器容量や適用機器がこれまでより大幅に拡大するものと考えられている。

Y123 系超伝導線材の構造は、超伝導結晶が 3 次元的に配向した擬単結晶テープ線材 であり、金属などの基板上に結晶配向、反応抑制、割れ防止などの目的の中間層を介し て、その上に超伝導層を積層させた薄膜テープ形状をしている。図 1.18 にその模式図 を示す。一般的にこの線材は、その形状から"Coated Conductor"と呼ばれている。 Y123 は結晶粒界のずれにより *J*_c特性が大幅に低下することから^[28]、線材利用するため には超伝導層の結晶の配向性を向上させる必要がある。そのために、下地となる金属基 板そのものを配向させる技術、無配向の高強度金属基板上に結晶配向した中間層を設け



図1.18 REBa₂Cu₃O_y系超伝導体の線材応用の概略図

る技術が考案され、その有効性が実証されてきた。また超伝導層成膜技術においても、 気相成長法を中心に、液相成長法や塗布熱分解法においても大きな進展があった。これ らの成膜法の特徴は次節で述べる。しかし実用化においては数 100m~1km 級が要求さ れるため、製造速度や長尺均一性、線材実効臨界電流密度の向上、コスト低減などが課 題として残されている。

1.5 REBa₂Cu₃O_y超伝導体の薄膜化プロセス

RE123 をはじめとする銅酸化物超伝導体は、結晶内の e 軸方向とそれに垂直な ab 面 方向との間に電気伝導性・磁場特性等において強い異方性を持つ。そのため、線材応用 や超伝導デバイス等のエレクトロニクス応用への実用化には超伝導体の結晶方位をそ ろえることが必要不可欠であり、配向制御が容易に可能な薄膜化プロセスを用いた研究 が行われている。一般に、無機固体の合成法は、固体形成直前の相状態によって気相法、 液相法、固相法に分類される。固相法と呼ばれる手法は最も簡便で、高温超電導体の発 見当初から用いられている手法であるが、形成される膜が多結晶体で、各結晶粒の配向 制御が困難であることから、ここでは気相法と液相法に分別される成膜手法のうち、代 表的なものとその特徴を述べる。

1.5.1 気相法[29-31]

気相法は蒸気の凝縮や気体の反応によって固体を析出させる方法で、物理的気相蒸着 (Physical Vapor Deposition; PVD)法と化学的気相蒸着(Chemical Vapor Deposition; CVD)法の二種類に大別される。さらに、PVD 法は熱蒸発とスパッタに分類することが できる。熱蒸着は、励起源によって熱エネルギーを与えられたガス状粒子種を基材に積 層させてエピタキシャル成長させるもので、励起種によって、パルスレーザ蒸着(Pulsed Laser Deposition; PLD)、電子ビーム(Electron Beam; EB)蒸着、分子線エピタキシー(Molecular Beam Epitaxy; MBE)と呼ばれる。同じ PVD 法でも、スパッタは熱エネルギーによるものではなく、イオン照射によって原子を物理的にはじき出して気化させている点で異なり、高温で分解してしまうような物質でも気化させることができるという特徴がある。PVD 法では、その気体状態を保持するために、(高)真空下での成膜が必要である。その真空度は励起手法により異なり、一般に真空度が高い程エピタキシャル成長が容易である。しかし、堆積される膜が金属として堆積されるのか、酸化物として堆積されるのかに影響が及ぶため、真空度は重要な成膜因子となる。これらの PVD プロセスによる成膜では、高い活性状態下で結晶を成長させることから、非平衡状態におけるエピタキシャル成長とみなすことができる。また、その(エピタキシャル)成長の制御が容易である反面、成膜速度が遅く厚膜を得ることが難しい。また、RE123 のような多成分系化合物の蒸着では長手方向の組成の制御が難しく、コストも割高となることから、線材作製のためのプロセスとしては課題が多い。この理由から、これらのプロセスは主にデバイス応用に向けた成膜に多く用いられている。

一方、CVD 法は、薄膜材料のハロゲン化物、硫化物、水素化合物などを高温中で熱 分解、酸化、還元、重合あるいは気相化学反応などをさせたのち、金属分子を基板上に 堆積させて膜を形成させる方法である。また、作製する雰囲気から大気圧 CVD 法と減 圧 CVD 法との大別され、酸化物超伝導体薄膜においては減圧 CVD 法が用いられてい る。また加熱方式からは、基板を加熱する cold wall 型と成膜部全体を加熱する hot wall 型に分類される。その他に、励起源としてプラズマを用いたプラズマ CVD 法や、成長 材料または基板にレーザ光をあて、材料を分解させたり基板を加熱したりする光 CVD 法等があるが、酸化物超伝導体材料の成膜では、主に出発原料に有機金属を用いた金属 化学気相蒸着(Metal Organic Chemical Vapor Deposition; MOCVD)法が用いられて いる。この手法は、比較的平衡状態に近い条件での成膜法であり、比較的成膜速度が速 いことが特徴に挙げられるが、原料の揮発性制御が困難という欠点がある。近年では、 液体状態での原料を用いることで被表面積の変化を防ぎ、組成制御性を向上させた報告 がなされている^[32]。

1.5.2 液相法[29,33-35]

液相法は、液相として(水)溶液、熱水、溶融塩、融液から固体を析出させる方法で、 融液法、水熱法、水溶液法に大別される。これらの液相法は、主に高純度粉末の合成や 単結晶育成に用いられることが多く、実際融液法による単結晶引き上げは精力的に行わ れている。一方、成膜プロセスとしては、水溶液法と融液法に分類される液相エピタキ シャル(Liquid Phase Epitaxy; LPE)法が挙げられる。LPE 法は半導体分野で開発され た手法で、原料を溶媒中で過飽和の状態になるまで高温で溶解させ、溶液を冷却させて 基板上に結晶を析出・エピタキシャル成長させるものである。この方法は、熱平衡に近 い状態で完全性の高い結晶が得られること、成膜速度が速いことが特徴に挙げられる。 しかしながらプロセス上の難点としては、他の手法に比べて厳密な平衡状態図が必要な こと、成膜温度が高いため基材と反応しやすいこと、多成分系であることから出発溶液 組成に対する依存性が高いことが挙げられる。

水溶液法に分類される手法は、溶剤として水を使わないものが多くなってきており、 溶液法の名称の方が一般的である。成膜を行う場合、その手法は化学溶液堆積 (Chemical Solution Deposition; CSD)法と呼ばれる。酸化物薄膜の作製において CSD 法で用いられる原料は無機塩、金属有機化合物が主となっており、溶剤に対して融解す れば基本的には成膜が可能であり、適用範囲が広い。ここで、厳密には金属と炭素が直 接結合している化合物を有機金属、酸素などを介して有機鎖と結合しているものを金属 有機化合物と区別するが、総称して有機金属と呼ぶことが多い。金属有機化合物を出発 原料に用いた場合には、金属有機化合物堆積(Metal Organic Deposition; MOD)法、そ の中でも積極的に重縮合反応を利用して制御する方法は Sol-Gel 法と呼ばれ、その他に も出発原料種名により命名されている手法が数多く存在する。

1.6 前駆体膜を用いたプロセスと配向制御

化学溶液法による一般的な成膜プロセスを図 1.19 に示す。まず、目的とする膜の組 成比になるよう出発原料を混合し、均一な溶液を作製する。得られた溶液を用いて、基 材に何らかの手法で塗布してコーティング膜を得る。溶剤の揮発性が低い場合には別途



図1.19 化学溶液法による成膜プロセス

乾燥させることもある。有機成分を含有するコーティング膜を比較的低温(<600℃)で熱 処理し、有機成分を熱分解・燃焼させて除去して仮焼膜を得る。この状態の膜は非晶質 であり、目的とする結晶成長する前の膜を前駆体膜という。この前駆体膜をより高い温 度で熱処理し、結晶化・緻密化を進行させて目的相の膜を得る。以上がこのプロセスの 概略である。本研究では、超伝導薄膜の作製方法の1つとして、金属有機塩を原料に用 いた MOD 法を用いている。具体的な処理方法については第2章で述べる。

化学溶液法の最大の特徴は、純化学的な手法であり、化学溶液から薄膜が調整できる ことで、以下に示すメリットを有する。まず、均一なコーティング溶液を用いることか ら、(1)多成分系でも膜全面で組成が均質である、(2)組成制御が容易である、(3)微量成 分の均一添加が可能である、(4)形状付与性が高く母材形状を問わない、といった特長 が挙げられる。気相法や融液法といった他の手法が成膜と結晶化が同時に行われる (in-situ)のに対し、この方法では各過程が独立している(ex-situ)ことから、(5)パラメー タを独立に制御することが可能で再現性が高い、というプロセス上の利点がある。また、 各過程が単純であり、大気圧下での成膜・熱処理が可能であることから、(6)大型で高 価な真空装置を必要としない、という経済性も兼ね備えている。

短所としては、気相法や溶融法と比較して、エピタキシャル膜を得ることが難しい事 が挙げられる。気相法では気相エピタキシャル(Vapor Phase Epitaxy; VPE)成長、溶 融法では液相エピタキシャル(Liquid Phase Epitaxy; LPE)成長で膜が成長し、そのエ ピタキシャルな成長面が自由度の高い気体や液体との相界面に存在する。それに対し、 化学溶液法では図 1.20 に示すように非晶質前駆体からの固相エピタキシャル成長と考



図1.20 非晶質前駆体からの固相エピタキシャル成長の模式図

えられるため、成長面は常に固相中に存在し、原子の固相内拡散が律速となり、マトリ ックス(非晶質)中での均一核形成による無配向成長との競合反応になるためである。

MOD 法の中でも、原料に trifluoroacetates(フッ化酢酸塩: $(CF_3COO)_n M)$ を用いた 場合、原料の名前を取って TFA-MOD 法と呼ばれる。また、前駆体膜を用いる方法と して、電子ビーム蒸着法により Y、BaF₂や Cu 等の原料を基材上に堆積させて非晶質 前駆体膜を形成し、熱処理により結晶化させる手法がある。これらのように、原料に BaF₂を含む手法は BaF₂プロセスと呼ばれている。^[36,37]。通常、Y123 の結晶化を例に とった場合、BaF₂プロセスは次の化学反応式に従って反応が進むと予想されている^[38]。

 $Y + Cu + BaF_2 + O_2 + H_2O$

 \Rightarrow Cu₂O + (Y,Ba)-oxy-fluoride + O₂ + H₂O

 \Rightarrow YBa₂Cu₃O_{~6.1} + HF \uparrow

これまで、BaF2プロセスにより作製された RE123 膜が高い結晶性と、77K において 1MA/cm²を超える *J*。が得られることが報告されている^[39-42]。しかし、一般的に、この プロセスでは、膜中の F 除去及び RE123 の結晶成長のために水蒸気の導入が必要であ る。そのため、膜全面で均一な高い *J*。を得るためには、熱処理時の水蒸気分圧及び水 蒸気の流量分布の制御が重要である。本研究では、後述のように水蒸気を導入しない BaF2プロセスによる超伝導薄膜の作製を検討している。また、TFA-MOD 法では、原 料に含まれる有機成分を除去のために長時間の仮焼が必要であることが報告されてお り^[43,44]、量産上のデメリットになる。

1.7 本研究の背景、目的及び構成

1.7.1 本研究の背景及び目的

現在、電力ケーブル分野において Bi 系超伝導ケーブルの実用化試験が行われている ように、酸化物高温超伝導体の応用に向けた研究が急速に進んでいる。今後の幅広い超 伝導応用を考えた場合、送電ケーブルに用いる場合でも数百 A という大電流を流すた めに自己磁場が発生し、マグネット、電力貯蔵装置、MRI 等高磁場下での使用におい て、磁場に強い材料が必要となる。1.4 節で述べたように、Y123 超伝導体は磁場中に おいて Bi 系に比べて高い *Je*を維持することができるため、次世代超伝導線材材料とし て盛んに研究が行われてきた。しかしながら、近年では、RE123 は Y123 よりも *Te*が 高いだけでなく、作製プロセスウィンドウが広い、磁場中でより高い *Je*を持つという ことが認識されている^[45,46]。

本研究では、前駆体膜の作製と結晶化の熱処理が独立していることから、条件の再現 性が高く、大掛かりな装置を必要としないという利点を持つバッチプロセスを検討する ために、MOD 法及び電子ビーム蒸着法を用いた BaF₂プロセスにより作製した前駆体 膜の熱処理を行い、RE123 薄膜の作製を試みた。これまで金属ナフテン酸塩を用いて MOD 法により作製された RE123 薄膜の配向挙動についての報告例は多いが^[47-49]、そ の超伝導特性については Y123 ^[50](*T*=88K : SrTiO₃ 基板上)及び Yb123^[47](*T*=89K、 *J*=10⁵A/cm² : SrTiO₃ 基板上)を除いてあまり知られていない。そこで、金属ナフテン 酸塩を用いて MOD 法により RE123 (RE = Yb, Er, Ho, Dy, Gd, Eu, Sm, Nd, La)薄膜を作製し、作製条件による結晶配向挙動及び超伝導特性について検討を行い、 実用化材料として適した RE123 材料を見出すことを目的とした。

また、最近では、BaF₂プロセスの一つであるが、電子ビーム蒸着法により Y, BaF₂, Cu を室温で共蒸着にした前駆体膜を用いて、in-situ(その場:同一チャンバー内でのプ ロセス)で水蒸気を導入しない短時間の焼成でも、1MA/cm²以上の *J*_eを有する Y123 薄 膜を作製できることが A. Ichinose らにより報告された^[51]。水蒸気の導入が省略できれ ば、プロセスが簡略化、水蒸気フローのコントロールが不要となるため、膜全面で均一 な *J*_eが得られやすいといった利点が期待できる。また、ex-situ(⇔in-situ:蒸着チャン バー外での熱処理プロセス)で作製が可能であればバッチプロセスに対応することがで きる。そのため本研究では、上記の MOD 法に加えて、電子ビーム蒸着法により室温で 共蒸着させた Y-BaF₂-Cu 及び Gd-BaF₂-Cu 前駆体膜を用いて、水蒸気を導入しない ex-situ プロセスで熱処理を行うことにより、Y123 及び Gd123 薄膜を作製し、その結 晶配向挙動及び超伝導特性について調べた。

1.7.2 本論文の構成

本論文の構成を以下に示す。

第1章では、酸化物超伝導体発見の経緯及びその諸物性と酸化物超伝導薄膜の作製プロセスについて総括し、本研究の背景、目的及び構成について述べた。

第2章では、MOD 法及び BaF2 プロセスによる超伝導薄膜の作製方法を述べ、さら に作製した RE123 薄膜の評価方法について述べる。

第3章では、MOD法により作製した RE123 薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動について述べる。

第4章では、REBa₂Cu₃O_yにおいて RE が単元素ではなく、Yb と Nd の 2 元系にした混晶系超伝導薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動について述べる。

第5章では、BaF2プロセスにより作製した Y123 及び Gd123 薄膜の超伝導特性と結 晶配向挙動について述べる。

第6章では、本論文において得られた結果を総括するとともに、今後の展望について 述べる。 参考文献

- [1] H. Kamerlingh-Onnes, Comm. Phys. Lab. Leiden **120C** (1911) 1226.
- [2] W. Meissner, R. Ochsenfeld, *Naturwissenschafen* **21**, (1933) 787.
- [3] W. Meissner, H. Franz, Z. Physik 65 (1930) 30.
- [4] D. C. Johnston, J. Low. Temp. Phys. 25 (1976) 145.
- [5] A. W. Sleight, *Solid State Commnn.* **7** (1969) 299.
- [6] J. R. Gavaler, Appl. Phys. Lett. 23 (1973) 480.
- [7] J. Bardeen, L. N. Cooper, J. R. Shrieffer, Phys. Rev. 108 (1957) 1175.
- [8] J. G. Bednorz, K. A. Mueller, Z. Phys. B64 (1986) 189.
- [9] C. W. Chu, P. H. Hor, R. L. Meng, L. Gao, Z. J. Haung, Y. Q. Wang, J. Bechtold, D. Cambel, M. K. Wu, J. Ashburn, C. H. Haung, *Phys. Rev. Lett.* 58 (1987) 405.
- [10] H. Maeda, Y. Tanaka, M. Fukutomi, T. Asano, *Jpn. J. Appl. Phys.* 27 (1988)
 L209.
- [11] Z. Z. Sheng, A. M. Harman, *Nature* **332** (1988) 138.
- [12] A. Schilling, M. Cantoni, D. J. Guo, H. R. Ott, *Nature* **350** (1993) 56.
- [13] J. Nagamatsu, N. Nakagawa, Y. Zenitani, J. Akimitsu, *Nature* 410 (2001)
 63.
- [14] B. S. Deaver, W. M. Fairbank, *Phys. Rev. Lett.* 7 (1961) 43.
- [15] R. Doll, M. Nabauer, *Phys. Rev. Lett.* **7** (1961) 51.
- [16] B. D. Josepheson, *Phys. Lett.* **1** (1962) 251.
- [17] C. Meingast, D. Larbalestier, J. Appl. Phys. 66 (1989) 5971.
- [18] J. D. Jorgensen, B. W. Veal, A. P. Paulikas, L. J. Nowicki, G. W. Crabtree, H. Claus, W. K. Kwok, *Phys. Rev. B* 41 (1989) 1863.
- H. Shaked, B. W. Veal, J. F. Jr. R. L. Hitterman, U. Balachandran, G. Tomlins, H. Shi, L. Morss, A. P. Paulikas, *Phys. Rev. B* 41 (1990) 4173.
- [20] K. Kishio, J. Shimoyama, T. Hasegawa, K. Kitazawa, K. Fueki, *Jpn. J. Appl. Phys.* 26 (1987) 1228.
- [21] J. M. Tarascon, W. R. McKinnon, L. H. Greene, G. W. Hull, E. M. Vogel, *Phys. Rev. B* 36 (1987) 226.
- [22] F. Tao, C. G. Che, X. J. Zhou, Z. Zhao, S. F. Zhu, C. Dong, S. L. Jia, H. Chen, *Materials Letters* 40 (1999) 222.
- [23] Z. Zou, K. Oka, T. Ito, Y. Nishihara, *Jpn. J. Appl. Phys.* **36** (1997) L18.
- [24] M. Murakami, N. Sakai, T. Higuchi, S. I. Yoo, Supercond. Sci. Technol. 9 (1996) 1015.
- [25] K. Takita, H. Katoh, H. Akinaga, M. Nishino, T. Ishigaki, H. Asano, Jpn. J.

Appl. Phys. 27 (1988) L57.

- [26] 北澤宏一, 応用物理 70 (2001) 3.
- [27] 甲斐正彦、和泉輝朗、塩原融, 応用物理 71 (2002) 29.
- [28] K. E.Gray, M. B. Field and D. J.Miller, *Phys. Rev. B* 58 (1998) 9543.
- [29] 中西典彦,板東尚周, 無機ファイン材料の化学 三共出版 (1988).
- [30] 麻蒔立男,*薄膜作成の基礎* 日刊工業新聞社 (1996).
- [31] 和佐清孝,早川茂, 薄膜化技術 共立出版 (1992).
- [32] Y. Ito, Y. Yoshida, Y. Mizushima, I. Hirabayashi, H. Nagai, Y. Takai, Jpn. J. Appl. Phys. Pt. 2 35 [7A] (1996) L825.
- [33] 吉田貞史, 応用物理工学選書 3 薄膜 培風館 (1990).
- [34] 作花済夫, ゾルーゲル法の化学 アグネ承風社 (1988).
- [35] 作花済夫, ゾルーゲル法の応用 アグネ承風社 (1997).
- [36] P. M. Mankiewich, J. H. Schofield, W. J. Skocpol, R. E. Horward, A. H. Dayem, E. Good, *Appl. Phys. Lett.* **51** (1987) 1753.
- [37] A. Gupta, R. Jagannathan, E. I. Cooper, E. A. Geiss, J. I. Landman, B. E. Hussey, Appl. Phys. Lett. 53 (1988) 2077.
- [38] L. Wu, V. F. Solovyov, H. J. Wiesmann, Y. Zhu, M. Suenaga, *J. Mater. Res.* 16 (2001) 2869.
- [39] S. W. Lu, F. A. List, D. F. Lee, X. Cui, M. Paranthaman, B. W. Kang, D. M. Kroeger, A. Goyal, P. M. Martin, R. E. Ericson, *Supercond. Sci. Technol.* 14 (2001) 218.
- [40] T. Iguchi, T. Araki. Y. Yamada, H. Ikuta, I. Hirabayashi, Y. Shiohara, U. Mizutani, *Physica C* 392-396 (2003) 900.
- [41] J. Yoo, K. J. Leonard, H. S. Hsu, L. Heatherly, F. A. List, D. F. Lee, A. A. Gapud, P. M. Martin, S. Cook, M. Paranthaman, A. Goyal, D. M. Kroeger, *Supercond. Sci. Technol.* 17 (2004) 1209.
- [42] K. Tsukada, M. Furuse, M. Sohma, T. Manabe, I. Yamaguchi, W. Kondo, S. Fuchino, T. Kumagai, *Jpn. J. Appl. Phys.* 44 (2005) 4914.
- [43] R. Teranishi, H. Fuji, T. Honjo, Y. Nakamura, T. Izumi, Y. Shiohara, J. Shibata, T. Yamamoto, Y. Ikuhara, M. Yoshimura, *Physica C* 378-381 (2002) 1033.
- [44] M. Yoshizumi, D. Wesolowski, M. J. Cima, *Physica C* 423 (2005) 75.
- [45] Y. Ichino, K. Sudoh, K. Miyachi, Y. Yoshida, Y. Takai, *IEEE Trans. Appl. Supercond.* 13 (2003) 2735.
- [46] T. Iguchi, T. Araki. Y. Yamada, I. Hirabayashi, H. Ikuta, Supercond. Sci. Technol. 15 (2002) 1415.

- [47] K. Yamagiwa, I. Hirabayashi, *Physica C* **304** (1998) 12.
- [48] X. L. Ma, T. Hirayama, K. Yamagiwa, I. Hirabayashi, Y. Ikuhara, *Physica C* 306 (1998) 245.
- [49] K. Yamagiwa, I. Hirabayashi, Jpn. J. Appl. Phys. **39** (2000) 452.
- [50] T. Manabe, W. Kondo, S. Mizuta, T. Kumagai, Physica C 201 (1992) 103.
- [51] A. Ichinose, T. Kiss, A. Kikuchi, K. Tachikawa, S. Akita, K. Inoue, *Supercond. Sci. Technol.* **16** (2003) 398.

第二章

実験方法

2.1 REBa₂Cu₃O_y薄膜の作製方法

本研究では、金属有機塩蒸着(MOD; Metal-Organic Deposition)法及び電子ビーム蒸 着法を用いて前駆体膜を作製し、前駆体膜を熱処理することにより RE123 薄膜を成長 させている。本章ではそれぞれの手法による前駆体膜の作製方法、熱処理プロセス、超 伝導薄膜を堆積させる基板、さらに得られた RE123 薄膜の評価方法について述べる。

2.1.1 MOD 法による成膜

A. 薄膜作製用塗布液

超伝導体の発見以降、化学溶液法による各種塗布溶液が調製されてきた。溶質種としては、無機塩、金属有機酸塩、金属アルコキシド、キレート化合物等が挙げられるが、 本研究では、超伝導体が水分によりその特性を劣化させることから非水溶媒系とし、また重縮合反応等を介さない金属有機塩を用いることとした。さらに、金属有機酸塩の中でも、化学的な調製器具を必要とせず、入手も容易なナフテン酸塩を用いることとした。 ナフテン酸は、C_nH_{2n}分子が環状に配列した飽和炭化水素の総称であり、塗布膜を形成 する際、適度な粘度・熱分解挙動を示すことから、塗布用溶液として多く使用されている。

RE123 膜の出発原料としては、市販(日本化学産業(株)製)の RE(Yb, Er, Ho, Dy, Gd, Eu, Sm, Nd, La)、Ba 及び Cu のナフテン酸塩トルエン溶液を使用した。最初 に、各溶液をマイクロピペットにより一定量採り、これらの重量を測定して溶液の比重 を計算した。既知の金属含有量(4~5%)と比重から RE:Ba:Cu のモル比が 1:2:3 となるように各原料を秤量し、得られた溶液は十分混合し、沈殿物等が無いことを確認 して塗布液とした。但し、Yb の原料溶液に関しては、粘度が高く基材に対するぬれ性 が悪いため、トルエンで2倍程度に希釈して使用した。

B. 塗布方法

基板に塗布する方法として、スピンコーティング法、ディップコーティング法等があ るが、本研究においては膜厚の制御が容易であり、塗布溶液が少量で済むスピンコーテ



図2.1 スピンコーティングの概略図

ィング法を採用した。スピンコーティング法とは、塗布液を基板上に滴下し、スピンコ ーターを用いて名前のとおり基板をスピン(回転)させ、遠心力を利用して液を基板全体 に広げて均一なゲル膜を得る方法である。図 2.1 にスピンコーターの概略図を示す。装 置の基本構成は、基板を真空吸着により保持するステージ、これを回転させるモータ、 薬液の飛散を防止するスピナカップから成る。スピンコーティング法は比較的安価な装 置で成膜が可能であり、生産性に優れていることから多くの研究機関で採用されている。

スピンコーターの回転数、回転時間を変化させることにより、膜の均一性、膜厚の制 御が可能である。膜厚は、回転数の上昇とともに薄くなる。膜厚について注意する点に 限界膜厚がある。限界膜厚とは、成膜後の熱処理で亀裂(クラック)を発生しない上限の 膜厚のことで、塗布の種類や塗布条件により異なるが、化学溶液法では 0.5μm から 1μm 程度と言われている。本研究における塗布条件は、回転数:3500rpm、保持時間:30sec とした。複数回塗布を繰り返し、熱処理後に得られた膜の断面を SEM により観察した ところ、3回の塗布により 0.3μm 程度の膜厚が得られた。

C. 熱処理プロセス

化学溶液法における熱処理には有機成分除去工程(仮焼)と結晶化・配向化工程(本焼 成)がある。

仮焼を行うことで、ゲル膜中に含まれる RE123 薄膜の作製に不必要な有機成分(C や 希釈のために用いたトルエン等)を、CO₂ や H₂O(水蒸気)の形で排出し、RE-Ba-Cu-O アモルファスを構成する前駆体膜を作製する。ナフテン酸塩の熱分解挙動は Yamagiwa らにより報告されており^[1,2]、図 2.2 に示差熱分析及び熱重量変化の結果を示す。この 結果から、仮焼温度は全ての系で有機成分の熱分解が終了する 425℃とし、保持時間は 1 時間とした。熱分解温度・速度の違いによる偏析・結晶化を防ぎ、非晶質の前駆体膜 を得るために、あらかじめ 425℃に加熱したマッフル炉内に試料を直接導入し、急加 熱・急冷の熱処理を行った。

仮焼膜が非晶質の場合、処理温度の上昇に伴って結晶化・粒成長が進行する。通常、

25

第二章 実験方法



図2.2 金属ナフテン酸塩の熱分解挙動^[2]

化学溶液法で作製された前駆体膜の熱処理は常圧下で行われる。当初は、反応雰囲気と して酸素雰囲気が選択されていたが、その場合、900℃以上の高温処理が必要となるた め基材との反応抑制の点で低酸素下での焼成が望まれていた。1990年に Kumagai ら によって、不活性ガスを用いた常圧低酸素下での焼成が行われ、処理温度の低温化が確 認された^[3]。この場合、膜中の酸素量を制御するために、酸素気流中での熱処理(アニー ル)が必要となる。本研究では、工業的に用いられている純度 99.99%の № ガスを使用 し、仮焼膜の熱処理を行った。図 2.3 に本研究で用いた雰囲気制御焼成用横型管状炉の 模式図、図 2.4 に熱処理プロファイルを示す。本管状炉は、ロータリーポンプ(到達圧 ~6.7×10²Pa)により石英管内の空気を排出した後、種々のガスが導入できる構成とな っている。№ ガス1気圧で置換した管状炉内で仮焼膜を加熱し、一定温度(T_F)で保持し た後、アニールのために同温度で純酸素ガスを導入し、30 分保持した後炉冷した。



図2.3 雰囲気制御焼成用横型管状炉の概略図

第二章 実験方法



図2.4 MOD法により作製した前駆体膜の熱処理プロファイル

2.1.2 BaF2 プロセスによる成膜

A. 電子ビーム蒸着法の特徴

電子ビーム蒸着法は分子線エピタキシー法や反応性蒸着法と並んで、酸化雰囲気下での熱蒸着法に大別され、分子ビーム法という手法に一括りされる。分子ビーム法という 用語は半導体分野で用いられてきたもので、本質的には超高真空(10⁻⁸Pa 前後)における 蒸着法である^[4]。

銅酸化物超伝導体を熱蒸着法で作製する場合にまず問題になるのは、単一の蒸発源から目的の物質を加熱、蒸発して膜を作れないことである。銅酸化物超伝導体は真空中で 加熱すると分解が起こり、蒸発圧の高いものから順に蒸発するので、組成の制御ができ ない。このため、各構成元素にそれぞれ個別の蒸発源を用意する必要がある。

B. 電子ビーム蒸着法による前駆体膜の作製

本研究では、すべての金属蒸気を同時に基板上に堆積させる同時蒸着法を用いている。 図 2.5 に蒸着装置の概略図を示す^[5]。Y, Gd, BaF₂, Cu の蒸発速度を個別に制御して、 基板位置で1:2:3の組成比になるようにする。蒸着速度のモニターには水晶振動式 膜厚計を用い、図 2.5 に示したように、蒸発速度の制御用としてそれぞれの蒸発源の上 に配置したものと、蒸着速度をモニターする基板位置に配置したものの2通りが必要で ある。1:2:3の組成の制御は、基板位置のセンサーで見た蒸着速度で決定される。 このために酸化物を作るのと同じ雰囲気で、予め基板位置で見た蒸着速度と蒸発源側で

第二章 実験方法

見た速度の比を調べておく。これによって、それぞれの金属の蒸着速度が基板位置で所 定の値になるように蒸発源側の膜厚計での速度を選定し、フィードバックをかけて蒸発 源の速度を制御する。



図2.5 蒸着装置の概略図

C. 熱処理プロセス

得られた前駆体膜は、MOD 法により作製した前駆体膜の熱処理でも使用した横型管状 炉を用いて、昇温速度・熱処理温度・熱処理時間・雰囲気(酸素分圧)をそれぞれ変化さ せて焼成した。雰囲気である酸素分圧の制御はマスフローコントローラを用い、O₂ が 0.1%含まれるように調製された N₂ガス及び O₂が 2ppm 以下の高純度 N₂ガスの 2 種 類を混合し、全圧 1 気圧となる N₂+O₂ガス中の酸素分圧を 10⁻³~10⁻⁶気圧の間で変化 させた。

2.2 成膜基板

薄膜をエピタキシャル成長させる上で、基板の選択は薄膜の結晶性・配向性、また様々 な物性に影響を与える。一般的に、成膜用基板に必要とされる条件は、

① 膜と基板材料が反応しにくいこと

② 膜と基板材料との結晶構造が類似していて、格子整合性が良いこと

③ 膜と基板材料との熱膨張係数が近いこと

④ 成膜温度以下において基板材料に構造相転移が無いこと

等が挙げられる。①の条件は、酸化物高温超伝導体の多くが 600℃以上で成膜を行うこ とから、基板材料と膜を構成する原子が相互拡散しやすいために重要である。また、② は RE123 薄膜が基板上でエピタキシャル成長する必要がある点から、これも重要な条 件であると言える。③の条件は、膜と基板材料との間に熱膨張係数の差がある場合、超 伝導体膜に圧縮あるいは引っ張り応力が働き、クラックや超伝導特性の劣化の原因にな ることから必要である。④もクラックの発生を防ぐ点から必要となる。

材料	化学的	熱膨張係数	結晶系	柞	格子定数(Å))
	相互作用	[×10 ⁻⁶ /°C]		а	b	С
α -Al ₂ O ₃	×	7.5	六方(コランダム)	4.76		12.99
YSZ*	Δ	10.3	立方(CaF ₂)	3.63		
MgO	0	13.8	立方(NaCl)	4.21		
$SrTiO_3$	0	11.1	立方(ペロブスカイト)	3.91		
$LaAlO_3$	0	12.6	疑立方	3.79		
$NdGaO_3$	0	10	斜方(GdFeO ₃)	3.84	3.89	3.86
Y123		12(a,b),17(c)	3層ペロブスカイト	3.82	3.89	11.68

表 2.1 各種単結晶基板の物性値

*YSZ : Yttria Stabilized Zirconia

表 2.1 に各種単結晶基板の特性を示す^[5]。本研究では、手に入りやすい MgO と SrTiO³ の 2 種類の基板を使用した。MgO は他の基板に比べると比較的安価であり、RE123 薄 膜よりも熱膨張係数が大きいことから、成膜実験でよく用いられている。すなわち、 RE123 よりも熱膨張係数が大きい場合、高温で膜が成長した後、室温まで降温した際、 膜には圧縮応力がかかることになり、比較的クラックが入りにくい。しかしながら、 MgO は、RE123 との格子整合性が悪い(格子ミスマッチ~9%)、潮解性を持つといった 欠点がある。一方、SrTiO₃は RE123 と類似の結晶系であり、格子整合性が良いことか ら、良好な結晶性及び超伝導特性を望めるが、熱膨張係数が RE123 薄膜よりも小さい ことから、成膜後の冷却時において膜に引張り応力がかかり、クラックが発生しやすい ため、厚膜化に不向きという欠点がある。 2.3 評価方法

得られた RE123 薄膜は以下の特性評価を行った。

- ① 結晶相の同定、格子定数の算出及び結晶配向性:X線回折(XRD; X-Ray Diffraction) 法
- ② 膜表面観察:走查型電子顕微鏡(SEM; Scanning Electron Microscopy)
- ③ 組成分析:エネルギー分散型 X 線分光(EDS ; Energy Dispersive X-ray Spectroscopy)
- ④ 膜断面の微細組織観察:透過型電子顕微鏡(TEM; Transmission Electron Microscopy)
- ⑤ 超伝導特性 T_c:直流四端子法、J_c: SQUID による直流磁化測定
- 以下にこれらの評価方法の詳細について述べる。

2.3.1 結晶相及び配向性の評価

RE123 膜は X 線回折(XRD; X-Ray Diffraction)法を用いて、得られた回折線から結晶 相の同定及び格子定数の算出を行った。X 線回折装置として、RINT-Ultima II(リガク 社製)を使用した。図 2.7 に XRD 測定の概略図を示す。X 線発生装置から発生した X 線 は角度 θ で試料面に入射し、回折された X 線が計数管によって検出される。試料の面格 子間隔dは測定値2 θ から Braggの回折条件($n\lambda=2dsin\theta$)を使って求めることができる。

また、膜の面内配向性の測定には、基板の傾き α [degree]と、基板の回転角 β [degree] を変化させて測定を行った。基板に対して RE123 の斜方晶構造における c 軸が垂直に 成長した場合(c 軸配向)については、 α の値として MgO 基板を用いた場合には RE123(103)面について α =45°、SrTiO₃ 基板を用いた場合は RE123(102)面について α =37°を用いた。これらの回折面は、基板の回折ピークと重ならないように選択した。 図 2.8 に RE123 薄膜の配向挙動の模式図と測定面を示す。



図2.7 XRD測定概略図



図2.8 RE123薄膜の配向挙動の模式図と面内配向の測定面 (a) *c*軸配向, (b) *a*軸配向, (c) RE123 (102), (d) RE123 (103)

2.3.2 膜表面観察

RE123 薄膜の表面における結晶粒の大きさや形状は、走査型電子顕微鏡(SEM; Scanning Electron Microscopy)(JEOL 製、JSM-6360A)により観察した。SEM は、試料に電子線を照射し、試料から出てくる信号(二次電子、反射電子、X線等)を検出することにより像を得る。図 2.9 に SEM により得られる信号の例を示す。本研究では、絶縁体基板上に成膜を行っていることから、試料表面の帯電を避けるために 30Pa 程度の低真空雰囲気で観察した。



図2.9 SEMにより得られる信号の例

2.3.3 組成分析

得られた膜母相や膜表面析出物の組成は、前述の SEM に付属するエネルギー分散型 X 線分光(EDS; Energy Dispersive X-ray Spectroscopy) (JEOL 製, EX-23000BU)を 用いて測定した。EDS は、試料から発生した特性 X 線を Si 半導体検出器で検出し、そ のエネルギーに比例した数の電子-正孔対を半導体中に作り、電気信号を発生させ、増 幅、アナログ・デジタル変換後、マルチチャンネルアナライザを用いて識別することに より、X 線スペクトルを得て、そのピークエネルギーから元素の同定を、そのピーク量 から定量する方法である。

2.3.4 膜断面観察

RE123 薄膜のナノスケールでの微細組織を、透過型電子顕微鏡(TEM; Transmission Electron Microscopy)により評価した。TEM は、数 nm 程度まで薄く加工した試料に 電子線を照射し、試料中の原子により散乱・回折された電子から電子線回折パターンま たは透過電子顕微鏡像(TEM 像)を得ることにより、物質の内部構造を観察できる。電 子線回折パターンには、結晶構造や結晶方位等の情報が含まれている。これら種々の情 報を組み合わせることにより、試料の組織形態や原子レベルの構造といった事柄を知る ことが出来る。図 2.10 に TEM 装置の概略図を示す。



図2.10 TEM装置の光学系の概略図
2.3.5 超伝導特性の評価

A 直流四端子法

RE123 薄膜の T_cは、直流四端子を用いた電気抵抗の温度依存性から調べた。図 2.11 に四端子法の概略図を示す。四端子法は、電流端子とは別に電圧測定用の端子を設け、 接触抵抗に基づく誤差を避け純粋に試料の抵抗を測定することが出来る方法である。電 極として、極細銅線を銀ペースト(タムラ製作所製,アルゼライト VL - 10)で薄膜試料 に固定した。電極をつけた試料は、ヘリウムガス循環型クライオコールド装置(イワタニ製,



図2.11 四端子法の概略図



図2.12 電気抵抗測定装置の概略

第二章 実験方法

CA201)(到達温度~10K)の真鍮製のヘッドに導電性両面テープで貼り付け、デジタルマル チメータ(HP34970A)により温度・電圧・電流値を計測した。得られた電圧・電流値から試 料の抵抗値を計算し、電気抵抗・温度曲線をグラフにプロットした。図 2.12 に測定装置の概 略を示す。

B. 直流磁化法^[6]

RE123 薄膜の *J*。は、超伝導量子干渉計(SQUID; Superconducting Quantum Interference Device)を用いて、薄膜の直流磁化のヒステリシスの大きさから求めた。

直方体の薄膜試料を考えた場合、そのサイズを *a*, *b*, *c*(膜厚)とすると、試料に流れる環状電流による磁気モーメントは、

$$m = \frac{(3a-b)b^2 c J_c}{12}$$

で与えられる。この電流による磁化は、磁気モーメントを体積 abc で割ったものとなり、 磁化ヒステリシスの大きさはその2倍となる。すなわち、

$$\Delta M = \frac{J_c b}{2} \left(1 - \frac{b}{3a} \right)$$

であり、したがって

$$J_c = \frac{6\Delta Ma}{b} \left(\frac{1}{3a-b}\right)$$

となる。

参考文献

- [1] K. Yamagiwa, I. Hirabayashi, *Physica C* **304** (1998) 12.
- [2] K. Yamagiwa, I. Hirabayashi, Jpn. J. Appl. Phys. 39 (2000) 452.
- [3] T. Kumagai, T. Manabe, W. Kondo, H. Minamiue, S. Mizuta, *Jpn. J. Appl. Phys.* 29 (1990) L940.
- [4] 高橋清, 分子線エピタキシー技術 工業調査会 (1984).
- [5] 田沼静一,家泰弘, 実験物理科学シリーズ第3巻 高温超電導体とエキゾチック超 伝導体 共立出版 (1999).
- [6] 松下照男, 超伝導応用の基礎 米田出版 (2004).

第三章

MOD 法により作製した REBa₂Cu₃O_y薄膜の

超伝導特性と結晶配向挙動

3.1 緒言

REBa₂Cu₃O_y(RE123)超伝導体は第一章でも述べたように、結晶構造に異方性を持つ ため、それぞれの結晶軸方向に対して臨界電流密度 *J*。、不可逆磁場 *H*_{irr}、磁場侵入長等 の値も異方性を持つ。そのため、高い超伝導特性を持つ RE123 超伝導体を得るために は、RE123 の結晶軸方位をそろえる配向制御が必要不可欠である。

化学溶液法による RE123 系超伝導体の作製は発見当初より数多く試みられたが、気 相法や溶融法と比較してエピタキシャル膜を得るのが難しく、成膜温度も気相法に比較 して高いことや、基材との反応性の問題等により、成膜に関する研究例は減少の傾向に あった。それゆえ、報告されている成膜例も Y123 に限定されており^[1,2]、RE123 の成 膜はほとんど試みられていなかった。塗布膜を形成する溶質種としては、無機塩、金属 有機酸塩、金属アルコキシド、キレート化合物等が挙げられるが、本研究では、超伝導体 が水分によりその特性を劣化させることから非水溶媒系とし、また重縮合反応等を介さな い金属有機塩を用いることとした。さらに、金属有機酸塩の中でも、化学的な調製器具を 必要とせず、入手も容易なナフテン酸塩を用いることとした。ナフテン酸は、C_nH_{2n}分子が 環状に配列した飽和炭化水素の総称であり、塗布膜を形成する際、適度な粘度・熱分解挙 動を示すことから、塗布用溶液として多く使用されている。

これまで原料として金属ナフテン酸塩を用いて、MOD 法により作製された RE123 薄膜の配向挙動についての報告例は多いが^[3:5]、その超伝導特性については Y123^[6](*T*=88K: SrTiO₃ 基板上)及び Yb123^[3](*T*=89K、*J*=10⁵A/cm²: SrTiO₃ 基板上) を除いてあまり知られていない。本研究では、金属ナフテン酸塩を用いた MOD 法によ り、MgO(100)及び SrTiO₃(100)単結晶基板上に RE123 (RE = Yb, Er, Ho, Dy, Gd, Eu, Sm, Nd, La) 薄膜を作製し、その結晶配向挙動及び超伝導特性について調べた。

本章の構成として、3.2節から3.10節では、REとして上記の9元素を用いた場合の RE123薄膜の超伝導特性及び結晶配向挙動の評価結果について示す。3.11節及び3.12 節では RE 元素や基板の違いによる超伝導特性と結晶配向挙動への影響について考察 を行い、3.13節で本章のまとめと実用化材料として適した RE123 材料について検討を 行った。 3.2 YbBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動^[7]

Yb, Ba, Cu を含む金属ナフテン酸塩を用いて、モル比が 1:2:3 となるように原料を秤量し、良く混合して均一溶液を調製した。スピンコーティング法により MgO 及び SrTiO₃(STO)単結晶基板上に塗布し(3500rpm, 30sec, 3times)、有機成分を除去するために 425℃で仮焼した前駆体膜を、純度 99.99%の N₂ ガスフロー中で 700℃~800℃の本焼を行った。同温度で 2 時間保持した後、O₂ ガスを導入し、30 分保持した後炉冷した。

図 3.2.1 に MgO 基板上、図 3.2.2 に STO 基板上に作製した Yb123 薄膜の XRD パタ ーンを示す。MgO 基板上では、700℃から 750℃で Yb123 相の(00)優先配向ピークが 観察された。これは Yb123 の c 軸が基板に対し垂直に成長した、すなわち c 軸配向で あることを示している。775℃以上では Yb123 相のピーク強度が減少し、YbBasCu2Oz 相のピークが増加していることから、Yb123 相が分解していることが分かる。STO 基 板上では、700℃から 800℃で c 軸配向が観察された。これらの試料について、面内配 向性を確認した結果を図 3.2.3 に示す。面内配向性を確認する条件としては、MgO 基 板を用いた場合は Yb123(103) (α =45°)について、STO 基板を用いた場合は Yb123 (102) (α =33°)について β スキャンを行った。MgO 基板を用いた場合は Yb123 料は 4本の鋭いピークが、STO 基板を用いた場合では 725℃及び 750℃で 2本のピー クが観察された。この測定において、 β =0° を各基板の(100)方位に平行に設定している ことから、基板との方位関係は次のように表される。

Yb123(0 0 1) // MgO(0 0 1), Yb123(1 0 0)or(0 1 0) // MgO(1 0 0)

このような方位関係を cube on cube 配列と呼ぶ。これらのことから、MgO上では 750℃、 STO上では 725℃及び 750℃において、Yb123 薄膜が cube on cube 配列で面内配向し ていることが確認された。

図 3.2.4 に各基板で最も高い T_c を示した Yb123 薄膜の電気抵抗・温度(R-T)曲線を示 す。STO 基板上では T_c =89.5K であったのに対し、MgO 基板上では T_c =77.0K であっ た。超伝導特性に影響を及ぼす酸素の導入量に関しては、酸素量と格子長に相関がある ことから、XRD パターンより Yb123 薄膜の c 軸長を算出した。固相法で作製し、十分 に酸素が入った Yb123 の c 軸長は 11.66Å であるのに対し、Yb123 薄膜の c 軸長は、 STO 基板上では 11.653Å、MgO 基板上では 11.687Å であった。一般的に、酸素量が 増えるに伴って格子長が縮むことが報告されているので^[8]、MgO 基板上で作製した試 料は酸素量が不足していることが推測される。さらに、RE123 と MgO 基板との格子不 整合が大きいこと(Yb123: a=3.80Å, MgO: a=b=c=4.21Å)や基板の表面原子配列の違 い(後述: 3.11.3 節)も、長い c 軸長や T_c の低下に影響を与えているのではないかと考え



図3.2.1 MgO基板上に作製したYb123薄膜のXRDパターン



図3.2.2 SrTiO₃基板上に作製したYb123薄膜のXRDパターン











図3.2.5 Yb123薄膜の表面SEMイメージ (a)MgO基板上(本焼温度750℃)、(b)SrTiO3基板上(本焼温度725℃)

られる。図 3.2.5 に各基板上に成長した Yb123 薄膜の表面 SEM 画像を示す。いずれの 基板を用いた場合でも、結晶粒が十分に成長した比較的平坦な表面が観察された。

3.3 ErBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動^[7]

Er, Ba, Cu を含む金属ナフテン酸塩を用いて、モル比が 1:2:3 となるように原料を秤量し、良く混合して均一溶液を調製した。スピンコーティング法により MgO 及び SrTiO₃(STO)基板上に塗布し(3500rpm, 30sec, 3times)、425℃で仮焼した前駆体膜を、純度 99.99%の N₂ガスフロー中で 700℃~850℃の本焼を行った。同温度で 2 時間保持した後、O₂ガスを導入し、30 分保持した後炉冷した。

図 3.3.1 に MgO 基板上、図 3.3.2 に STO 基板上に作製した Er123 薄膜の XRD パタ ーンを示す。MgO 基板上では、本焼温度 700℃から 800℃で Er123 相の c 軸配向が観 察され、775℃及び 800℃で特に強いピークが観察された。850℃では ErBa5Cu2Oz 相 が観察されたことから、Er123 相が分解したことが推測される。STO 基板上では、725℃ から 775℃において(h 0 0)のピークが観察されたことから、Er123 の a 軸配向成分が混 在していることが分かる。800℃では(h 0 0)のピークは見られず、c 軸のみ配向した膜 が得られた。これらの試料について、Er123-c軸の面内配向性を確認した結果を図 3.3.3、 図 3.3.4 に示す。MgO 基板上では、750℃で 1 本の鋭いピークが観察されたが、180° 毎 の繰り返しは見られないことから、いずれの温度においても面内配向していないと考え られる。STO 基板上では、725℃から 775℃において 4 本のピークが観察され(4 回対称)、 面内配向していることが確認された。

図 3.3.5 に Er123 薄膜の R·T 曲線を示す。MgO 基板上では、超伝導転移温度より高 い温度域において R∝T⁻¹であり、すなわち半導体的な R·T 挙動を示した。T_cは 28K であった。XRD から算出した Er123 薄膜の c 軸長は、固相法: 11.66Å、MgO 基板上: 11.682Å、STO 基板上: 11.664Åであることから、膜中酸素の不足や格子不整合によ



図3.3.1 MgO基板上に作製したEr123薄膜のXRDパターン



図3.3.2 SrTiO₃基板上に作製したEr123薄膜のXRDパターン



図3.3.3 MgO基板上に作製したEr123薄膜の面内配向測定結果



図3.3.4 SrTiO3基板上に作製したEr123薄膜の面内配向測定結果

るものと考えられる。STO 基板上の T_cは 89.7K であった。図 3.3.6 に Er123 薄膜の表面 SEM 画像を示す。MgO 基板上では結晶粒の不均一性が見られたが、いずれの基板上でもクラック等は見られず、平坦な表面が観察された。



図3.3.5 Er123薄膜の電気抵抗-温度特性



図3.3.6 Er123薄膜の表面SEMイメージ (a)MgO基板上(本焼温度750℃)、(b)SrTiO3基板上(本焼温度775℃)

3.4 HoBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

Ho, Ba, Cu を含む金属ナフテン酸塩を用いて、モル比が 1:2:3 となるように原料を秤量し、良く混合して均一溶液を調製した。スピンコーティング法により MgO 及び SrTiO₃(STO)単結晶基板上に塗布し(3500rpm, 30sec, 3times)、425℃で仮焼した前駆体膜を、純度 99.99%の N₂ガスフロー中で 750℃~900℃の本焼を行った。同温度で2時間保持した後、O₂ガスを導入し、30 分保持した後炉冷した。

図 3.4.1 に MgO 基板上、図 3.4.2 に STO 基板上に作製した Ho123 薄膜の XRD パタ ーンを示す。MgO 基板上では、750℃から 900℃において *c* 軸配向が観察され、900℃ において特に強いピークが観察された。STO 基板上では、750℃から 825℃において *a* 軸配向ピークが見られ、850℃以上では未知相の弱いピークが観察された。図 3.4.3、図 3.4.4 に面内配向測定結果を示す。MgO 基板上では 900℃、STO 上では 800℃及び 850℃ において 4 回対称が観察された。



図3.4.1 MgO基板上に作製したHo123薄膜のXRDパターン



図3.4.2 SrTiO3基板上に作製したHo123薄膜のXRDパターン



図3.4.3 MgO基板上に作製したHo123薄膜の面内配向測定結果



図3.4.4 SrTiO3基板上に作製したHo123薄膜の面内配向測定結果

図 3.4.5 に MgO 基板上に作製した Ho123 薄膜について、200K における抵抗値で規 格化した *R T* 曲線を示す。温度の上昇とともに半導体的曲線から金属的曲線に変化し、 900℃で本焼した試料が *T*_c =63.2K を示した。これは、XRD に見られた結晶性の向上 によるものと考えられる。図 3.4.6 に STO 基板上に作製した Ho123 薄膜の本焼温度に 対する *T*_c と *c* 軸長の変化を示す。*T*_c は 800℃において最高の 83.2K を示したが、本焼 温度の上昇ともに *T*_c と *c* 軸長は減少した。酸素が十分に入った Ho123 薄膜の *c* 軸長は 11.67 Åであり、825℃以上ではこれよりも小さくなっていた。このことから、*T*_c の低 下の原因は酸素量によるものではなく、SEM による膜表面観察(図 3.4.7)で見られた、 850℃及び 900℃における Ho123 結晶の溶解による結晶性の悪化や、XRD パターンに 見られた不純物の生成が関係しているのではないかと推測される。

46



図3.4.5 MgO基板上に作製したHo123薄膜の電気抵抗-温度特性



図 3.4.6 SrTiO₃ 基板上に作製した Ho123 薄膜の本焼温度に対する T_c と *c* 軸長の変化



図3.4.7 SrTiO3基板上に作製したHo123薄膜の表面SEMイメージ

3.5 DyBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

Dy, Ba, Cu を含む金属ナフテン酸塩を用いて、モル比が 1:2:3 となるように原料を秤量し、良く混合して均一溶液を調製した。スピンコーティング法により MgO 及び SrTiO₃(STO)単結晶基板上に塗布し(3500rpm, 30sec, 3times)、425℃で仮焼した前駆体膜を、純度 99.99%の N₂ガスフロー中で 750℃~900℃の本焼を行った。同温度で2時間保持した後、O₂ガスを導入し、30 分保持した後炉冷した。

図 3.5.1 に MgO 基板上、図 3.5.2 に STO 基板上に作製した Dy123 薄膜の XRD パタ ーンを示す。MgO 基板上では、775℃から 900℃において *c* 軸配向が観察された。STO 基板上では、750℃から 825℃において *a* 軸配向ピークが観察され、850℃から 900℃ において *c* 軸のみ配向した膜が得られら。図 3.5.3、図 3.5.4 に面内配向測定結果を示す。 MgO 基板上では 900℃において 2 回対称が観察され、STO 基板上では 800℃及び 900℃に おいて 4 回対称が観察された。

図 3.5.5、図 3.5.6 に各基板上に作製した Dy123 薄膜の本焼温度に対する $T_c \ge c$ 軸長の変化を示す。MgO 基板上では、875℃で最高の $T_c = 66.5$ K を示したが、c 軸長に依存せず、いずれも低い T_c を示した。STO 基板上では、775℃で最高の $T_c = 77.1$ K を示したが、本焼温度の増加とともに T_c 及び c 軸長が減少した。これは膜表面の SEM 観察に見られた、Dy123 結晶の溶解が原因ではないかと考えられる(図 3.5.7)。







図3.5.2 SrTiO₃基板上に作製したDy123薄膜のXRDパターン



図3.5.1 MgO基板上に作製したDy123薄膜の面内配向測定結果



図3.5.2 SrTiO3基板上に作製したDy123薄膜の面内配向測定結果



図 3.5.5 MgO 基板上に作製した Dy123 薄膜の本焼温度に対する T_cと *c* 軸長の変化



図 3.5.6 SrTiO₃ 基板上に作製した Dy123 薄膜の本焼温度に対する T_eと *c* 軸長の変化



図3.5.7 SrTiO₃基板上に作製したDy123薄膜の表面SEMイメージ

3.6 GdBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

Gd, Ba, Cu を含む金属ナフテン酸塩を用いて、モル比が 1:2:3 となるように原料を秤量し、良く混合して均一溶液を調製した。スピンコーティング法により MgO 及び SrTiO₃(STO)単結晶基板上に塗布し(3500rpm, 30sec, 3times)、425℃で仮焼した前駆体膜を、純度 99.99%の N₂ガスフロー中で 800℃~950℃の本焼を行った。同温度で 2 時間保持した後、O₂ガスを導入し、30 分保持した後炉冷した。

図 3.6.1 に MgO 基板上、図 3.6.2 に STO 基板上に作製した Gd123 薄膜の XRD パタ ーンを示す。MgO 基板上では、800℃及び 825℃で Gd123 相の弱いピークが観察され たが、850℃から 950℃において強い c 軸配向が観察された STO 基板上では、800℃か ら 900℃において c 軸配向膜が得られた。図 3.6.3 に MgO 基板上に作製した Gd123 薄 膜の面内配向測定結果を示す。825℃以上で 4 回対称が観察された。850℃及び 950℃ の特に強いピークは、SEM による膜表面画像に見られる板状の結晶成長によるものと 考えられる(図 3.6.4)。875℃以上において、液相からの結晶成長に特徴的な正方形の板 状結晶が見られることから、Gd123 薄膜が溶融成長していることが言える。925℃では 結晶粒がまばらである事から、面内配向が観察されなかったと考えられる。図 3.6.5 に STO 基板上に作製した Gd123 薄膜の面内配向測定結果を示す。800℃から 900℃で 4 回対称が観察された。







図3.6.2 SrTiO₃基板上に作製したGd123薄膜のXRDパターン



図3.6.3 MgO基板上に作製したGd123薄膜の面内配向測定結果



図3.6.4 MgO基板上に作製したGd123薄膜の表面SEMイメージ



図3.6.5 SrTiO3基板上に作製したGd123薄膜の面内配向測定結果



図 3.6.6 SrTiO3 基板上に作製した Gd123 薄膜の本焼温度に対する Tcの変化

図 3.6.6 に STO 基板上に作製した Gd123 薄膜の本焼温度に対する T_c の変化を示す。 875°Cにおいて最高の T_c =91.8K を示した。MgO 基板上では、いずれの本焼温度でも 半導体的な R-T特性を示し、 T_c は得られなかった。

3.7 EuBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

Eu, Ba, Cu を含む金属ナフテン酸塩を用いて、モル比が 1:2:3 となるように原料を秤量し、良く混合して均一溶液を調製した。スピンコーティング法により MgO 及び SrTiO₃(STO)単結晶基板上に塗布し(3500rpm, 30sec, 3times)、425℃で仮焼した前駆体膜を、純度 99.99%の N₂ ガスフロー中で 800℃~950℃の本焼を行った。同温度で 2 時間保持した後、O₂ ガスを導入し、30 分保持した後炉冷した。

図 3.7.1 に MgO 基板上に作製した Eu123 薄膜の XRD パターンを示す。825℃から 950℃において c 軸配向が観察された。図 3.7.2 に STO 基板上に作製した Eu123 薄膜 の XRD パターンを示す。825℃及び 875℃で a 軸配向ピークが観察されたが、いずれ の温度においても強い c 軸配向性が観察された。図 3.7.3 に MgO 基板を用いた場合の面 内配向測定結果を示す。800℃で 2 回対称が観察され、825℃、850℃及び 950℃において特 に強い 4 回対称ピークが観察された。SEM による膜表面観察から(図 4.7.4)、825℃及び 850℃では平坦な板状結晶が観察され、このために強い面内配向ピークを示したのではない かと考えられる。875℃以上で正方形状の板状結晶が見られることから、溶融成長している



図3.7.1 MgO基板上に作製したEu123薄膜のXRDパターン







図3.7.3 MgO基板上に作製したEu123薄膜の面内配向測定結果



図3.7.4 MgO基板上に作製したEu123薄膜の表面SEMイメージ

と推測される。950℃では特に大きな溶融結晶粒が観察された。図 3.7.5 に STO 基板を用いた場合の面内配向測定結果を示す。800℃から 900℃において 4 回対称が観察された。

図 3.7.6 に STO 基板上に作製した Eu123 薄膜の本焼温度に対する T_c の変化を示す。 825℃から 875℃において 87K レベルの T_c が得られた。図 3.7.7 に STO 基板上の Eu123 の膜表面 SEM 画像を示す。825℃から 875℃において十分な結晶粒成長していること が観察された。900℃では粒が溶融した様子が観察され、粒間結合の悪化が T_c の低下に 関係していると考えられる。



図3.7.5 SrTiO3基板上に作製したEu123薄膜の面内配向測定結果



図 3.7.6 SrTiO3 基板上に作製した Eu123 薄膜の本焼温度に対する Tcの変化



図3.7.7 STO基板上に作製したEu123薄膜の表面SEMイメージ

3.8 SmBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

Sm, Ba, Cuを含む金属ナフテン酸塩を用いて、モル比が1:2:3となるように原料を秤量し、良く混合して均一溶液を調製した。スピンコーティング法により MgO 及び SrTiO₃(STO)単結晶基板上に塗布し(3500rpm, 30sec, 3times)、425℃で仮焼した前駆体膜を、純度 99.99%の N₂ガスフロー中で 800℃~950℃の本焼を行った。同温度で2時間保持した後、O₂ガスを導入し 30分保持、-3℃/min で冷却し、350℃で12時間保持した後炉冷した。

図 3.8.1 に MgO 基板を用いて 800℃から 950℃で本焼した Sm123 薄膜の XRD パタ ーン、図 3.8.2 に STO 基板を用いて 800℃から 900℃で本焼した Sm123 薄膜の XRD パターンを示す。MgO 基板上では 850℃から 950℃において、STO 基板上では 800℃ から 900℃において *c* 軸配向が観察された。図 3.8.3 に面内配向測定結果を示す。MgO 上では 900℃において▼で示した 8 つのブロードなピークが観察された。これは基板マト リクスに対して 26.6 度回転した配列したものであり、この配位では一致格子点密度が 低いためにエピタキシャル性が低く、回折線がブロードになったものと考えられる。こ の配列の詳細については 3.12 節で議論する。STO 基板上では 850℃及び 900℃におい て 4 回対称が観察された。







図3.8.2 SrTiO3基板上に作製したSm123薄膜のXRDパターン



図3.8.3 Sm123薄膜の面内配向測定結果

Sm123 や Nd123 のように、イオン半径が大きい RE を含む RE123 薄膜は、低温 (<400℃)で長時間の酸素アニールが必要であることを Shimoyama らは報告している ^[9]。図 3.8.4 は RE123 薄膜のアニール温度と T_cの関係を示した図である。図より、高 い T_cの Sm123 薄膜を得るためには、350℃以下の酸素アニールが必要であることが分 かる。このことより、Sm123 薄膜の本焼後の冷却時に 350℃×12 時間の酸素アニール を追加した。図 3.8.5 に STO 基板上に作製した Sm123 薄膜の R-T 曲線を示す。T_cは 本焼温度 850℃で最高の 80.5K であった。固相法により作製した Sm123 薄膜の c 軸長 が 11.73Åであるのに対し、この試料の c 軸長は 11.712Åであった。c 軸長が小さくな った理由としては、Sm³⁺(1.079Å)イオンが Ba²⁺サイト(1.42Å)に置換したことによる と考えられる。また、T_cとホール量は、最適ホール量までは比例関係にあることが知ら れており、+3 価の Sm が+2 価の Ba サイトへ置換したことにより超伝導キャリア(ホー ル)が減少し、T_cが低下したと考えられる。MgO 基板上では、いずれの本焼温度でも半 導体的な R-T 曲線を示し、T_cは得られなかった。

図 3.8.6 に膜表面の SEM 画像を示す。MgO 基板上では、900℃において不均一なア イランド状の結晶粒が観察された。これは膜が溶融成長したためと考えられる。STO 基板上では、密に成長した結晶粒が見られるが、細い亀裂(マイクロクラック)が観察さ れた。マイクロクラックは薄膜に電流を流す時に電流パスを遮断するため、J。の大きな 低下の原因となると考えられている。





図3.8.5 SrTiO3基板上に作製したSm123薄膜の電気抵抗-温度特性



図3.8.6 Sm123薄膜の表面SEMイメージ (a)MgO基板上(本焼温度900℃)、(b)SrTiO3基板上(本焼温度850℃)

3.9 NdBa2Cu3Oy薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動^[7]

Nd, Ba, Cu を含む金属ナフテン酸塩を用いて、モル比が 1:2:3 となるように原料を秤量し、良く混合して均一溶液を調製した。スピンコーティング法により MgO 及び SrTiO₃(STO)単結晶基板上に塗布し(3500rpm, 30sec, 3times)、425℃で仮焼した前駆体膜を、純度 99.99%の N₂ ガスフロー中で 800℃~950℃の本焼を行った。同温度で 2 時間保持した後、O₂ ガスを導入、30 分保持し炉冷した。

図 3.9.1 に MgO 基板を用いて 750℃から 900℃で本焼した Nd123 薄膜の XRD パタ ーンを示す。800℃から 900℃において c 軸配向が観察された。図 3.8.2 に STO 基板を 用いて 750℃から 900℃で本焼した Nd123 薄膜の XRD パターンを示す。図 3.8.2(b)は 2 θ =45° から 48°を拡大した XRD パターンである。STO 基板上では、750℃から 900℃ において a 軸配向を含む c 軸配向が観察された。図 3.9.3 に MgO 基板上の面内配向、 図 3.9.4 に STO 基板上の面内配向測定結果を示す。MgO 基板上では、850℃及び 900℃ において、26.6°回転配列のピークが観察された。STO 基板上では、800℃から 900℃ において面内配向が確認された。

図 3.9.5 に酸素アニール条件を変えて STO 基板上に作製した Nd123 薄膜の R-T 測定 結果を示す。Rの値は 150K における電気抵抗値で規格化した。850℃で本焼後、300℃ ×12 時間の酸素アニールを行った試料が最も高い T_c =85.0K を示した。このことより Nd123 薄膜は低温での酸素アニールが有効であることが分かる。しかしながら、90K レベルの T_cが得られなかった理由としては、Nd のイオン半径が大きいために、Ba サ イトへ置換したためと考えられ、また、酸素アニール条件についてより詳細な検討の必 要があると考えられる。MgO 基板上では、いずれの本焼温度でも半導体的な R-T 曲線 を示し、超伝導特性は示さなかった。図 3.9.6 に膜表面の SEM 画像を示す。MgO 基板 上では、大きな結晶粒が観察されたが、粒同士の結合が悪く、これが超伝導特性を低下 させる原因の一つではないかと推測される。STO 基板上では、850℃において均一な細 かい結晶粒が観察され、900℃では特に密に成長した結晶粒が観察された。







図3.9.2 SrTiO₃基板上に作製したNd123薄膜のXRDパターン



図3.9.3 MgO基板上に作製したNd123薄膜の面内配向測定結果



図3.9.4 SrTiO3基板上に作製したNd123薄膜の面内配向測定結果



図3.9.5 SrTiO3基板上に作製したNd123薄膜の電気抵抗-温度特性





3.10 LaBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

La, Ba, Cu を含む金属ナフテン酸塩を用いて、モル比が 1:2:3 となるように原料を秤量し、良く混合して均一溶液を調製した。スピンコーティング法により MgO 及び SrTiO₃(STO)単結晶基板上に塗布し(3500rpm, 30sec, 3times)、425℃で仮焼した前駆体膜を、純度 99.99%の N₂ガスフロー中で 800℃~950℃の本焼を行った。同温度で 2 時間保持した後、O₂ガスを導入し 30 分保持、-3℃/min で冷却し、350℃で 12 時間保持した後炉冷した。

図 3.10.1 に MgO 基板を用いて 800℃から 950℃で本焼した La123 薄膜、図 3.10.2 に STO 基板を用いて 800℃から 900℃で本焼した La123 薄膜の XRD パターンを示す。 MgO 基板上では、850℃及び 900℃において *c* 軸配向が観察され、950℃では La123 相のピークが減少し、未知相のピークが観察されたことから La123 相が分解している ことが分かる。STO 基板上では、850℃において強い *c* 軸配向が観察されたが、900℃ では未知相が観察された。図 3.10.3 に面内配向測定結果を示す。MgO 基板上では 850℃ 及び 900℃において、STO 基板上では、850℃において面内配向性が確認された。STO 基板を用いて 850℃で焼成した膜が T_c =47.6K を示したが、それ以外の本焼温度及び MgO 基板上では、半導体的な *R*-*T* 曲線を示し、*T*₆は得られなかった。La123 は、La イオンの Ba サイトへの置換が特に顕著であり^[9]、そのために良好な超伝導特性が得ら れなかったと考えられる。



図3.10.1 MgO基板上に作製したLa123薄膜のXRDパターン


図3.10.2 SrTiO3基板上に作製したLa123薄膜のXRDパターン



図3.10.3 La123薄膜の面内配向測定結果

図 3.10.4 に膜表面の SEM 画像を示す。MgO 基板上において 900℃で焼成した膜は、 基板上の表面被覆率が低く、液相からの 123 相の成長に特徴的な正方形状の結晶粒が 観察されたことから、膜が溶融成長していることが考えられる。STO 基板上では、密 に成長した結晶粒が見られるが、マイクロクラックが観察された。



図3.10.4 La123薄膜の表面SEMイメージ (a)MgO基板上(本焼温度900℃)、(b)SrTiO3基板上(本焼温度850℃)

3.11 REBa₂Cu₃O_y薄膜の結晶配向挙動に関する考察

MgO 及び SrTiO₃(STO)基板上に作製した RE123 薄膜の結晶配向挙動をまとめたも のを図 3.11.1、図 3.11.2 に示す。○は *c* 軸配向膜、●は面内配向が確認された *c* 軸配向 膜、△は *a* 軸配向が混在した *c* 軸配向膜、▲は *a* 軸配向が混在し、面内配向が確認され た *c* 軸配向膜、×は RE123 が成長していないこと、あるいは不純物相が含まれたこと を意味している。RE のイオン半径の増加につれて、MgO 及び STO の両基板上におい て、*c* 軸配向した RE123 薄膜が得られる本焼温度が上昇していることが分かる。また、 MgO 基板上では *c* 軸配向のみ観察されたのに対し、STO 基板上では低温側で *a* 軸配向 の混在が確認された。MgO 基板と STO 基板において結晶配向挙動が大きく異なった原 因として、主に下記の 3 つが挙げられる。①結晶成長表面における原子・分子の運動エ ネルギー^[11,12]、②RE123 と基板との間の格子整合性、③基板表面の原子配列の違いに よるものである。本節ではマイグレーションモデルと NCSL 理論^[13]を用いて、結晶配 向挙動の違いの原因について考察を行った。



図3.11.1 MgO基板上に作製したRE123薄膜の結晶配向挙動
 (○; c軸配向膜、●; 面内配向が確認されたc軸配向膜、
 ×; RE123 が成長していないあるいは不純物相が含まれた膜を表す)



図3.11.2 SrTiO₃基板上に作製したRE123薄膜の結晶配向挙動 (〇; c軸配向膜、 \bullet ; 面内配向が確認された c軸配向膜、 \triangle ; a軸配向が 混在した c軸配向膜、 \blacktriangle ; a軸配向が混在し面内配向が確認された c軸配向膜、 ×; RE123 が成長していないあるいは不純物相が含まれた膜を表す)

3.11.1 結晶、成長表面での原子・分子の運動エネルギー

この配向メカニズムに関するモデルは、表面を運動する原子・分子の運動エネルギー の大小によって配向性が決まるというモデル^[11,12]であり、RE123 超伝導体の結晶構造 が層状構造をもつことと関係している。図 3.11.3 にマイグレーションモデル図を示す。 *c*軸配向膜が形成されるためには、付着粒子は安定なキンクサイトまで結晶表面のテラ ス上を長距離移動しなければならない(図 3.11.3(a))。一方、*a*軸配向膜は結晶に取り込 まれるサイトが無数に存在し、付着粒子は結晶の原子間距離程度しか移動する必要がな い(図 3.11.3(b))。つまり、*c*軸配向には大きなマイグレーションエネルギーが必要であ るため、低温では*a*軸配向が支配的になり、本研究で得られた実験結果と一致している。



図3.11.3 マイグレーションによるRE123薄膜の配向モデル (a)*c*軸配向成長、(b)*a*軸配向成長

3.11.2 RE123 と基板との格子整合性

一般的に、酸化物系超伝導体薄膜の面内配向性は、NCSL(Near Coincidence Site Lattice)理論^[13]を用いて議論される。以下に NCSL 理論を簡単に説明する。図 3.11.4 に二次元結晶格子のモデルを示す。図に示すような、任意の格子ベクトルを T、互いに 直交する大きさ aの基本並進ベクトルを a_1 、 a_2 とする。Tは

$$\vec{T} = h\vec{a_1} + \vec{k}\vec{a_2}$$
$$T = a\sqrt{(h^2 + k^2)} = a\sqrt{\sigma}$$

と表せる。基板と薄膜のミスフィット(*d*)は、それぞれの格子ベクトル *T*_{sub}、*T*_{film}の始点 を一致させて格子ベクトルの方向が揃うように角度*θ*だけ回転させた場合の格子の一致 の程度を表すため、

$$\delta = \frac{2(a_{sub}\sqrt{\sigma_{sub}} - a_{film}\sqrt{\sigma_{film}})}{(a_{sub}\sqrt{\sigma_{sub}} + a_{film}\sqrt{\sigma_{film}})}$$
$$\theta = \tan^{-1}\left(\frac{k_{sub}}{h_{sub}}\right) \pm \tan^{-1}\left(\frac{k_{film}}{h_{film}}\right)$$

で表される。



図3.11.4 二次元結晶格子モデル

このように NCSL 理論では、2 つの格子面間において、これらの格子面同士がある回転角で面内に回転した場合における整合性を計算し、数値として表すことが可能である。 この NCSL 理論を用いて、例として MgO(1 0 0)及び SrTiO₃(1 0 0)基板と Yb123-*c*

軸配向膜について $\delta \geq \theta$ の値を計算し、その結果を表 3.11.1 に示す。格子定数は正方晶 での a 軸長を用い、基板は表 2.1 で示した値を用いて室温での格子整合性を算出した。 なお、表には σ が 30 以下、 θ は 45°以下で、 δ が小さい組み合わせを示した。

MgO(100)			Yb123-c軸配向膜			Misfit	Misorientation
$h_{ m sub}$	$k_{ m sub}$	$\sigma_{ m MgO}$	$h_{ m film}$	$k_{ m film}$	$\sigma_{ m Yb}$	δ [%]	$\theta[\text{deg.}]$
1	0	1	1	0	1	9.19	0
2	1	5	2	0	4	20.29	26.6
2	0	4	2	1	5	-1.96	26.6
3	0	9	2	2	8	15.06	45.0
2	2	8	3	0	9	3.31	45.0
3	1	10	3	0	9	14.44	18.4
3	0	9	3	1	10	3.93	18.4
3	1	10	3	1	10	9.19	36.9
Sr	TiO ₃ (10)0)	Yb12	23- <i>c</i> 軸西	回膜	Misfit	Misorientation
Sr^{h}	${ m TiO}_3(1)$ $k_{ m sub}$)0) $\sigma_{ m STO}$	Yb12 $h_{\rm film}$	23 - c 軸面 k_{film}	已向膜 $\sigma_{ m Yb}$	$\begin{array}{c} \text{Misfit} \\ \delta [\%] \end{array}$	Misorientation θ [deg.]
$\frac{\text{Sr}}{h_{\text{sub}}}$	$TiO_3(10)$ k_{sub} 0)0) $\sigma_{\rm STO}$ 1	Yb12 $h_{\rm film}$	23-c軸面 k_{film}	已向膜 $\sigma_{ m Yb}$ 1	$\begin{array}{c} \text{Misfit} \\ \delta [\%] \\ 1.81 \end{array}$	Misorientation θ[deg.] 0
$\frac{h_{\rm sub}}{1}$	${ m TiO}_3(10)$ ${ m k}_{ m sub}$ 0 1)0) $\sigma_{\rm STO}$ 1 5	Yb12 $h_{\rm film}$ 1 2	23- c 軸面 k_{film} 0 0	已向膜 $\sigma_{ m Yb}$ 14	Misfit δ [%] 1.81 12.95	$\begin{array}{c} \text{Misorientation} \\ \theta[\text{deg.}] \\ 0 \\ 26.6 \end{array}$
$\frac{h_{\rm sub}}{1}$	$\frac{\text{TiO}_3(10)}{k_{\text{sub}}}$	$\frac{\sigma_{\rm STO}}{1}$	Yb12 <i>h</i> _{film} 1 2 2	$\frac{c3-c$ 軸酝 $k_{\rm film}}{0}$	已向膜 σ_{Yb} 145	Misfit δ[%] 1.81 12.95 -9.34	$\begin{array}{c} \text{Misorientation} \\ \theta[\text{deg.}] \\ \hline 0 \\ 26.6 \\ 26.6 \\ 26.6 \end{array}$
$ \frac{h_{sub}}{1} $	$\frac{\text{TiO}_3(10)}{k_{\text{sub}}}$	$\begin{array}{c} 00)\\ \sigma_{\mathrm{STO}}\\ 1\\ 5\\ 4\\ 9\end{array}$	Yb12 <i>h</i> _{film} 1 2 2 2	23- c 軸面 $k_{\rm film}$ 0 1 2	已向膜 $\sigma_{ m Yb}$ 1458	$\begin{array}{c} \text{Misfit} \\ \delta [\%] \\ \hline 1.81 \\ 12.95 \\ -9.34 \\ 7.69 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{Misorientation} \\ \theta[\text{deg.}] \\ 0 \\ 26.6 \\ 26.6 \\ 45.0 \end{array}$
$\frac{h_{sub}}{1}$	$\frac{\text{TiO}_3(10)}{k_{\text{sub}}}$	$\begin{array}{c} 00)\\ \sigma_{\mathrm{STO}}\\ \hline 1\\ 5\\ 4\\ 9\\ 8\\ \end{array}$	Yb12 <i>h</i> _{film} 1 2 2 3	3- c 軸面 k_{film} 0 0 1 2 0	已向膜 $\sigma_{ m Yb}$ 1458999999999999999999999999999999999999	Misfit δ [%] 1.81 12.95 -9.34 7.69 -4.08	$\begin{array}{c} \text{Misorientation} \\ \theta[\text{deg.}] \\ 0 \\ 26.6 \\ 26.6 \\ 26.6 \\ 45.0 \\ 45.0 \end{array}$
$ \frac{h_{sub}}{1} $ $ \frac{1}{2} $ $ \frac{3}{2} $ $ \frac{3}{3} $	$\begin{array}{c} \mathrm{TiO}_{3}(10) \\ k_{\mathrm{sub}} \\ 0 \\ 1 \\ 0 \\ 0 \\ 2 \\ 1 \end{array}$	$\begin{array}{c} 00)\\ \sigma_{\mathrm{STO}}\\ \hline 1\\ 5\\ 4\\ 9\\ 8\\ 10 \end{array}$	Yb12 <i>h</i> _{film} 1 2 2 3 3	23- c 軸面 $k_{\rm film}$ 0 0 1 2 0 0 0	已向膜 σ_{Yb} 1458999999999999999999999999999999999999	$\begin{array}{c} \text{Misfit} \\ \delta [\%] \\ \hline 1.81 \\ 12.95 \\ -9.34 \\ 7.69 \\ -4.08 \\ 7.07 \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{Misorientation} \\ \theta[\text{deg.}] \\ \hline 0 \\ 26.6 \\ 26.6 \\ 45.0 \\ 45.0 \\ 18.4 \end{array}$

表 3.11.1 MgO(100)及び SrTiO₃(100)基板と Yb123-*c* 軸配向膜の格子不整合性 と回転角

STO 基板上への成膜では、 $\theta = 0^{\circ}$ すなわち cube on cube 配列を最も取りやすいこと が確認できる。しかしながら、MgO 基板上への成膜では、cube on cube 配列よりも小 さいミスフィットの配列として 26.6[°] 回転した配位や 45[°] 回転した配位の可能性が高 いと考えられる。実際、前述(3.8 節)の実験結果はこの理論的な予想の結果と対応して いる。これらの配列を図 3.11.5 に示す。MgO の格子は点線で示し、RE123 を実線で示 した。ミスフィット値 δ の小さい 26.6[°] 回転配位や 45[°] 回転配位では、一致格子点密 度が低いためにエピタキシャル性が低下し、面内配向が得られにくいことが考えられる。

次に、STO 基板上で RE123 薄膜が a 軸配向成長することについて考察する。RE123 薄膜の a 軸長は、c 軸長の 1/3 の値に比較的近い値をとることから、一辺を c 軸長の 1/3 の長さとした正方格子が STO 基板上に成長すると仮定して、NCSL 理論による格子マ ッチングの計算を行った。例として Er123 薄膜について、c 軸配向膜と a 軸配向膜の結 果を表 3.11.2 に示す。



図3.11.5 RE123とMgOの結晶配列

表 3.11.2	SrTiO ₃ (100)基板と Er123- <i>c</i> 軸配向膜及び Er123- <i>a</i> 軸配向膜の
	格子不整合性と回転角

SrTiO ₃ (100)			Er123-c軸配向膜			Misfit	Misorientation
$h_{ m sub}$	$k_{ m sub}$	$\sigma_{ m MgO}$	$h_{ m film}$	$k_{ m film}$	$\sigma_{ m Yb}$	δ [%]	$ heta[ext{deg.}]$
1	0	1	1	0	1	1.42	0
2	1	5	2	0	4	12.56	26.6
2	0	4	2	1	5	-9.73	26.6
3	0	9	2	2	8	7.30	45.0
2	2	8	3	0	9	-4.47	45.0
3	1	10	3	0	9	6.68	18.4
3	0	9	3	1	10	-3.85	18.4
$SrTiO_3(100)$			Er123-a 軸配向膜			Misfit	Misorientation
$h_{ m sub}$	$k_{ m sub}$	$\sigma_{ m MgO}$	$h_{ m film}$	$k_{ m film}$	$\sigma_{ m Yb}$	δ [%]	$\theta[\text{deg.}]$
1	0	1	1	0	1	0.51	0
2	1	5	2	0	4	11.66	26.6
2	0	4	2	1	5	-10.63	26.6
3	0	9	2	2	8	6.40	45.0
2	2	8	3	0	9	-5.38	45.0
3	1	10	3	0	9	5.78	18.4
3	0	9	3	1	10	-4.75	18.4

c軸配向膜とa軸配向膜の θ =0°におけるミスフィット値 δ を比較すると、STO 基板 上ではa軸配向したほうが有利である事がわかる。しかし、実際にはc軸配向を示す XRD ピークはa軸配向を示すものより大きくなっていた。また、Gd より小さいイオン 半径を持つ他の RE123 薄膜についても、Er123 薄膜と同様にa軸配向した方がミスフ ィット値は小さくなるが、いずれの膜にもc軸配向が観察されたことから、MOD 法で は基板温度の影響が大きいことが分かった。

3.11.3 基板表面の原子配列

図 3.11.6 に MgO、SrTiO₃ 基板及び RE123 の成長面の原子配列を示す。MgO は岩 塩型、SrTiO₃はペロブスカイト型構造になっている。SrTiO₃ 基板の最表面は TiO₂ 面を 形成することが知られており、さらに SrO 面と続くことから、RE123 に含まれるアル カリ土類金属の BaO 面が配位しやすいと考えられる。一方、MgO の表面層の中心は Mg あるいは O が存在し、RE123 との原子配列のマッチングが悪いために、SrTiO₃ 基 板上と比べて MgO 基板上では RE123 がランダムな配列をしやすいと考えられる。さ らに、MOD 法は仮焼の段階でアモルファス固体を形成し、熱拡散による原子の再配列 を促す固相エピタキシャル成長であるため(図 3.11.7)、基板表面の原子配列やマーデル ングポテンシャルが膜成長に大きな影響を与えると考えられる。



図3.11.6 (a)MgO基板、(b)SrTiO3基板、(c)RE123成長面の原子配列



図3.11.7 固相エピタキシャル成長の模式図

(a) 仮焼により有機成分を除去した非晶質前駆体膜、(b) 加熱により基板界面から RE123 相のエピタキシャル成長が始まる。前駆体膜表面では多結晶 RE123 が 成長、(c) 薄膜成長が完了した RE123 薄膜

3.12 REBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性に関する考察

図 3.12.1 に本研究で作製した RE123 薄膜の T_c を RE のイオン半径に対してプロットしたものを示す。STO 基板上では、Gd123 薄膜が最高の T_c =91.8K を示し、Eu より小さいイオン半径までは 80K レベルの T_c が得られた。これらの RE123 薄膜において 90K 以上の T_c が得られなかった原因の一つとして、酸素アニール条件によることが考えられる。3.8 節でも述べたように、RE 元素ごとに最適なアニール条件は異なることが報告されている。より高い T_c を得るためには、さらに詳細な酸素アニール条件の検討が必要である。

Sm よりイオン半径が大きい RE123 薄膜の T_c が低下した原因としては、RE イオン の Ba サイトへの置換が考えられる。1.3.3 節で述べたように、RE_{1+x}Ba_{2-x}Cu₃O_yで表さ れる固溶体を形成によって、+2 価の Ba と+3 価の RE との置換により、CuO₂ 面のホ ール濃度が減少するために、 T_c が低下すると考えられている^[14]。Araki らは、TFA-MOD 法を用いて、酸素分圧が 10⁵気圧以下の Ar ガス雰囲気において焼成した Sm123 薄膜 と Nd123 薄膜が、93K レベルの T_c を示すことを報告している^[15]。本研究における本 焼で用いた N₂ ガスの酸素分圧は 10⁻⁴気圧程度と見積もられ、RE/Ba 置換の抑制にはさ らに低い酸素分圧における熱処理が必要であると考えられる。MgO 基板上では、Yb123 薄膜の T_c =77.0K を最高に、イオン半径の増加とともに劇的に T_c が低下した。これは、 格子不整合による結晶中のひずみや、高温での熱処理により、基板中の Mg が RE123 薄膜中に拡散したためではないかと考えられる。



図3.12.1 本研究で作製したRE123薄膜のT_c

3.13 まとめ

実用化材料として適した RE123 材料の選定を行うために、原料として金属ナフテン 酸塩を用いて、MOD 法により MgO 及び SrTiO₃(STO)基板上に RE123 (RE = Yb, Er, Ho, Dy, Gd, Eu, Sm, Nd, La) 薄膜を作製し、その結晶配向挙動及び超伝導特性 について調べた。以下に本章で得られた結論を示す。

- Yb123 薄膜は、MgO 基板上において 700℃から 775℃で *c* 軸配向膜が得られ、750℃ で面内配向が確認された。*T*。は最高で 77.0K を示した。STO 基板上では 725℃か ら 800℃で *c* 軸配向膜が得られ、725℃及び 750℃で面内配向が確認された。*T*。は 最高で 89.5K を示した。
- ② Er123 薄膜は、MgO 基板上において 700℃から 800℃で c 軸配向膜が得られ、750℃ で面内配向が確認された。 *R* T 特性は、いずれの本焼温度でも半導体的挙動を示し、 *T*。は最高で 28.0K であった。 STO 基板上では 725℃から 775℃において a 軸配向 が混在した c 軸配向膜が得られ、この温度範囲で面内配向が確認された。 800℃で は、c 軸のみ配向した Er123 薄膜が得られた。 *T*。は最高で 89.7K を示した。
- ③ Ho123 薄膜は、MgO 基板上では 750℃から 900℃で c 軸配向膜が得られ、900℃ において面内配向が確認された。 T は最高で 63.2K を示した。STO 基板上では 725℃から 825℃において a 軸配向が混在した c 軸配向膜が得られ、850℃から 900℃では c 軸のみ配向した Ho123 薄膜が得られた。800℃及び 850℃において、 c 軸配向膜の面内配向が確認された。T は最高で 83.2K を示した。

- ④ Dy123 薄膜は、MgO 基板上では 750℃から 900℃で c 軸配向膜が得られ、900℃ において面内配向が確認された。 T。は最高で 66.5K を示した。STO 基板上では 725℃から 825℃において a 軸配向が混在した c 軸配向膜が得られ、850℃から 900℃では、c 軸のみ配向した Dy123 薄膜が得られた。800℃、850℃及び 900℃に おいて、c 軸配向膜の面内配向が確認された。 T。は最高で 77.1K を示した。
- ⑤ Gd123 薄膜は、MgO 基板上では 800℃から 950℃において *c* 軸配向膜が得られ、 825℃から 900℃及び 950℃で面内配向が確認された。*T*。は最高で 21.1K を示した。 STO 基板上では 800℃から 900℃において面内配向した *c* 軸配向膜が得られた。 *T*。は本研究で作製した RE123 薄膜中で最高の 91.8K を示した。
- ⑥ Eu123 薄膜は、MgO 基板上では 800℃から 950℃において c 軸配向膜が得られ、 800℃から 850℃、900℃及び 950℃において面内配向が確認された。 Tc は最高で 50.7K を示した。STO 基板上では 800℃から 900℃において面内配向した c 軸配向 が観察され、825℃及び 850℃において a 軸配向が混在していた。Tc は最高で 88.2K を示した。
- ⑦ Sm123 薄膜は、MgO 基板上では 850℃から 950℃において *c* 軸配向膜が得られたが、面内配向は観察されなかった。いずれの本焼温度でも半導体的な *R*-*T* 特性を示し、*T*_cは得られなかった。STO 基板上では 800℃から 900℃において *c* 軸配向膜が得られ、850℃及び 900℃において面内配向が確認された。*T*_cは最高で 80.5K を示した。
- ⑧ Nd123 薄膜は、MgO 基板上では 800℃から 900℃において *c* 軸配向膜が得られたが、面内配向は観察されなかった。いずれの本焼温度でも半導体的な *R T* 特性を示し、*T*。は得られなかった。STO 基板上では 750℃から 900℃において *a* 軸配向が混在した *c* 軸配向膜が得られ、800℃から 900℃において *c* 軸配向膜の面内配向が確認された。*T*。は最高で 85.0K を示した。
- ⑨ La123 薄膜は、MgO 基板上では 850℃及び 900℃において面内配向した *c* 軸配向 膜が得られた。*R T* 特性はいずれの本焼温度でも半導体的挙動を示し、*T*。は得られ なかった。STO 基板上では 800℃及び 850℃において *c* 軸配向膜が得られ、850℃ において *c* 軸配向膜の面内配向が確認された。*T*。は最高で 47.6K を示した。

以上の結果から、MOD 法により作製した RE123 薄膜の中で、STO 基板を用いた場合、高い T_c を示した Yb123 薄膜(89.5K)、Er123 薄膜(89.7K)及び Gd123 薄膜(91.8K) が実用化に適した RE123 薄膜として候補に挙げられる。しかしながら、Er123 薄膜は低温で熱処理した場合、a 軸配向の混在が確認され、これは J_c 低下の原因となるため、800℃から 900℃と広い温度域で面内配向した c 軸配向膜が得られた Gd123 薄膜が、実用化に適した RE123 薄膜として第一候補に挙げられる。また、プロセスの低温化を考えた場合、Yb123 薄膜も有力な候補であると言える。

参考文献

- T. Kumagai, W. Kondo, H. Yokota, H. Minamiue, S. Mizuta, *Chem. Lett.* 3 (1988) 551.
- [2] T. Nakada, M. Kazusawa, A. Kunioka, T. Fujimori, Jpn. J. Appl. Phys. 27 (1988) L873.
- [3] K. Yamagiwa, I. Hirabayashi, *Physica C* **304** (1998) 12.
- [4] X. L. Ma, T. Hirayama, K. Yamagiwa, I. Hirabayashi, Y. Ikuhara, *Physica C* 306 (1998) 245.
- [5] K. Yamagiwa, I. Hirabayashi, Jpn. J. Appl. Phys. **39** (2000) 452.
- [6] T. Manabe, W. Kondo, S. Mizuta, T. Kumagai, Physica C 201 (1992) 103.
- [7] 横山浩一,清水達也,水野広悟,鈴木隆広,喜多隆介,*静岡大学大学院電子科学研 究科研究報告* **26** (2005) 43.
- [8] Y. Ueda, K. Kosuge, *Physica C*156 (1988) 281.
- [9] J. Shimoyama et al., MRS 2001 Fall Meeting.
- [10] M. Murakami, N. Sakai, T. Higuchi, S. I. Yoo, Supercond. Sci. Technol. 9 (1996) 1015.
- [11] R. Ramesh, A. Inam, D. M. Hawang, T. S. Ravi, T. Sands, X. X. Xi, X. D. Wu,
 Q. Li, T. Venkatesan, R. Kilaas, *J. Mater. Res.* 6 [11] (1991) 2264.
- [12] V. C. Matijasevic, B. Ilge, B. Stauble-Pumpin, G. Rietveld, F. Tuinstra, J. E. Mooij, *Phys. Rev. Lett.* **76** [25] (1996) 4765.
- [13] D. M. Hwang, T. S. Ravi, R. Ramesh, S. -W. Chan, C. Y. Chen, L. Nazar, X.
 D. Wu, A. Inam, T. Venkatesan, *Appl. Phys. Lett.* 57 (1990) 1690.
- [14] K. Takita, H. Katoh, H. Akinaga, M. Nishino, T. Ishigaki, H. Asano, Jpn. J. Appl. Phys. 27 (1988) L57.
- [15] T. Araki, I. Hirabayashi, *Jpn. J. Appl. Phys.* **44** (2005) L1138.

第四章

MOD法により作製したYb_{1-x}Nd_xBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

4.1 緒言

前章で記述したように、MOD 法により SrTiO₃ 基板上に作製した YbBa₂Cu₃O_y (Yb123)薄膜は、低温(~750°C)での熱処理により、89K レベルの高い T_cを示した。プロ セス温度の低温化は、応用面で大きな利点となる。さらに、我々は固相法により作製し た Yb123 の Yb を単元素ではなく、(Yb_{1-x}RE_x) Ba₂Cu₃O_y(Yb/RE123, RE: Rare Earth) の組成式を持つ 2 元系混晶超伝導体において、T_c の向上とより広いプロセス温度で作 製できることを報告している^[1-3]。また、Honda らは、パルスレーザ蒸着法により、 Yb/RE123 の RE を Nd とした Yb/Nd123 薄膜を作製し、Yb123 薄膜よりも T_c及び J_c が向上することを報告している^[4]。近年では、複数の RE を含む、(RE_{1-x}RE_x) Ba₂Cu₃O_y 混晶系薄膜において、超伝導特性の向上が報告されている^[5-7]。これらの系において、 超伝導特性の向上の理由としては、格子定数の差や結晶配向性の違いに起因する膜中の ストレス場がピンニング機構に寄与しているためと考えられている。一方で、MOD 法 により作製された混晶系超伝導薄膜の報告例はない。

そこで、本章では、MOD 法により Yb/Nd123 薄膜を作製し、Nd 置換量による超伝 導特性および結晶配向挙動への影響について検討を行った。

4.2 MgO 基板上に作製した Yb1-xNdxBa2Cu3Oy 薄膜の結晶配向挙動と超伝導特性

4.2.1 MgO 基板上に作製した Yb1-xNdxBa2Cu3Oy 薄膜の結晶配向挙動

金属ナフテン酸塩を用いて、仕込み組成が Yb_{1-x}Nd_x Ba₂Cu₃O_x(Yb/Nd123)(x=0.1, 0.2, 0.3)となるように原料を秤量し、十分混合して均一溶液を調製した。スピンコーティン グ法により MgO(100)及び SrTiO₃(STO)(100)単結晶基板上に塗布し(3500rpm, 30sec, 3times)、有機成分を除去するために 425℃仮焼した前駆体膜を、純度 99.99%の N₂ ガ スフロー中で 700℃~900℃の本焼を行った。同温度で 2 時間保持した後、O₂ ガスを導 入し、30 分保持した後炉冷した。

図 4.2.1 に MgO 基板上に *x*=0.1 として作製した Yb/Nd123 薄膜の XRD パターンを示 す。700℃から 900℃において、強い *c* 軸配向が観察された。図 4.2.2 に MgO 基板上に



図4.2.1 MgO基板上に作製したYb0.1Nd0.9Ba2Cu3Oy薄膜のXRDパターン



図4.2.2 MgO基板上に作製したYb/Nd123薄膜の結晶配向挙動

作製した Yb/Nd123 薄膜の結晶配向挙動をまとめたものを示す。〇は c 軸配向が観察されたが、不純物相が混在していたことを示している。 Nd を含まない試料では、775℃以上で Yb123 相が分解し始めたが、Nd を置換するこ とにより 123 相が安定化し、900℃まで Yb/Nd123 薄膜が分解せず、123 単相の c 軸配 向膜が得られた。これは、Yb123 よりも Nd123 の分解温度が高いことに起因している のではないかと考えられる。図 4.2.3 に、RE のイオン半径と固相法により作製した RE123 の融点の関係を示す^[8]。イオン半径の増加とともに、RE123 の融点が上昇して いることが分かる。一般的に、RE123 薄膜の成膜手法を問わず、良好な結晶性及び超 伝導特性を示す RE123 薄膜の成長温度は、RE123 の融点に比例する傾向にある。図 4.2.4 に、固相法により作製した Yb/Nd123 の示差熱分析の結果を示す^[1]。矢印で示し たピークが、Yb/Nd123 相の包晶温度(RE123 が RE₂BaCuO₅及び液相に分解する温度) を示している。図から、Nd 置換量の増加とともに Yb/Nd123 相の包晶温度が上昇して いることが分かる。これらのことから、MOD 法による Yb/Nd123 薄膜の熱処理におい ても、膜の分解温度が上昇し、高温でも c 軸配向膜が得られたのではないかと考えられ る。



図4.2.3 REのイオン半径と固相法により作製したRE123の融点の関係^{|8]}

83



図4.2.4 固相法により作製したYb/Nd123の示差熱分析結果^[1]

4.2.2 MgO 基板上に作製した Yb1-xNdxBa2Cu3Oy 薄膜の超伝導特性

図 4.2.5 に MgO 基板上に作製した Yb/Nd123 薄膜の Nd 置換量に対する T_cの変化を 示す。超伝導転移開始温度(T_c(onset))は、Nd の置換により 1~3K 低下し、電気抵抗が ゼロになる温度(T_c(zero))は得られなかった。MgO 基板上に作製した Nd123 薄膜が T_c を示さなかったように(第三章参照)、Nd/Ba 置換によるキャリアの減少や、基板中の Mg の薄膜中への拡散が原因ではないかと考えられる。図 4.2.6 に、Nd 置換量に対する c軸長の変化を示す。図中に MOD 法により作製した Yb123 及び Nd123 薄膜の c軸長 も示してある。いずれの作製温度でも、Nd 置換により Yb123 薄膜よりも c 軸長が大き くなっていたが、置換量に比例した単調な変化は見られなかった。このことは、 Nd³⁺(1.109Å)が、Nd³⁺よりイオン半径が大きい Ba²⁺(1.42Å)サイトへの置換が起きて いることを裏付ける理由の一つに挙げられる。900℃で特に c軸長が大きくなっていた が、この原因として、高温での熱処理により、薄膜中の酸素が一部離脱したためではな いかと考えられる。



図4.2.5 MgO基板上に作製したYb/Nd123薄膜のNd置換量と T_c の関係



図4.2.6 MgO基板上に作製したYb/Nd123薄膜のNd置換量とc軸長の関係

4.3 SrTiO₃ 基板上に作製した Yb_{1-x}Nd_xBa₂Cu₃O_y薄膜の結晶配向挙動と超伝導特性

4.3.1 SrTiO₃ 基板上に作製した Yb_{1-x}Nd_xBa₂Cu₃O_y薄膜の結晶配向挙動

図 4.3.1 に、SrTiO₃(STO)基板上に、x=0.2として作製した Yb/Nd123 薄膜の XRD パ ターンを示す。750℃から 850℃において、(h00)のピークが観察され、a軸配向の混在 が確認された。MOD 法により、STO 基板上に作製した Nd123 薄膜は、本焼温度 750℃ から 900℃で a 軸配向が混在した c 軸配向が観察された。このことから、Yb/Nd123 薄 膜中の一部の Nd123 が a 軸配向成長をしているのではないかと考えられる。図 4.3.2 に、STO 基板上に作製した Yb/Nd123 薄膜の結晶配向挙動をまとめたものを示す。〇 は c 軸配向が観察されたこと、●は a 軸配向が混在した c 軸配向が観察されたこと、× は 123 相の成長が見られなかったことを示している。x=0.1 では、a 軸配向の混在は観 察されなかった。



図4.3.1 SrTiO₃基板上に作製したYb_{0.2}Nd_{0.8}Ba₂Cu₃O_y薄膜のXRDパターン



図4.3.2 SrTiO3基板上に作製したYb/Nd123薄膜の結晶配向挙動

4.3.2 SrTiO₃基板上に作製した Yb_{1-x}Nd_xBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性

図 4.3.3 に、Nd 置換量に対する T_cの変化を示す。Nd 置換により、T_cは 7K 程度低下していた。これは、Nd/Ba 置換や膜中の酸素量の不足が原因ではないかと考えられる。これを解決するためには、熱処理雰囲気(酸素分圧)及び酸素アニール条件について更なる検討が必要であると考えられる。



図4.3.3 SrTiO₃基板上に作製したYb/Nd123薄膜のNd置換量と T_c の関係

4.4 まとめ

金属ナフテン酸塩を用いた MOD 法により、MgO 及び SrTiO₃(STO)基板上に Yb₁-xNd_x Ba₂Cu₃O_y(Yb/Nd123)(*x*=0.1, 0.2, 0.3)混晶超伝導薄膜を作製し、Nd 置換量 による超伝導特性および結晶配向挙動への影響について調べた。以下に本章で得られた 結論を示す。

- MgO 基板上に作製した Yb/Nd123 薄膜は、Yb123 よりも広いプロセス温度、すな わち 700℃から 900℃で *c* 軸配向を示した。Nd を置換した試料では、*T*_cが得られ なかった。
- ② x=0.1 として、STO 基板上に作製した Yb/Nd123 薄膜は、750℃から 850℃で c 軸 配向が観察された。x=0.2 では、750℃から 850℃で a 軸配向が混在した c 軸配向 が観察された。T_cは Yb123 薄膜よりも 7K 程度低下した。

以上の結果から、MOD 法による Yb123 薄膜の作製において、Yb を一部 Nd に置換する ことにより、現状の熱処理では T_cの低下があるものの、プロセス温度の広域化に効果があ ることが明らかとなった。 参考文献

- [1] 横山浩一, 平成 14 年度静岡大学大学院修士論文.
- [2] R. Kita, K. Yokoyama, *Physica C* **392-396** (2003) 488.
- [3] K. Yokoyama, R. Kita, *Physica C* **412-414** (2004) 592.
- [4] R. Honda, Y. Ichino, Y. Yoshida, Y. Takai, K. Matsumoto, A. Ichinose, R. Kita, M. Mukaida, S. Horii, *Physica C* 426-431 (2005) 1005.
- [5] A. R. Devi, V. S. Bai, P. V. Patanjali, R. Pinto, N. H. Kumar, S. K. Malik, Supercond. Sci. Technol. 33 (2000) 935.
- [6] Yang Li, Lijie Cui, Guohui Cao, Qingzhu Ma, Chunguang Tang, Yunbo Wang, Long Wei, Y. Z. Zhang, Z. X. Zhao and Elisa Baggio-Saitovitch, *Physica C* 314 (1999) 55.
- [7] C. Cai, B. Holzapfel, J. Hänisch, L. Fernández, L. Schultz, Appl. Phys. Lett. 84 (2004) 377.
- [8] T. Iwata, M. Hikita, S. Tsurummi, Advances in Superconductivity 1 (1989) 197.

第五章

BaF2プロセスにより作製した REBa2Cu3Oy

薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

5.1 緒言

原料に trifluoroacetates(フッ化酢酸塩)を用いた MOD 法(TFA-MOD)や電子ビーム 蒸着法により Y、BaF₂や Cu 等の原料を基材上に堆積させて非晶質前駆体膜を形成し、 熱処理により結晶化させる手法のように、原料に BaF₂を含む手法は BaF₂プロセスと 呼ばれている。^[1,2]。通常、Y123 の結晶化を例にとった場合、BaF₂プロセスは次の化 学反応式に従って反応が進むと予想されている^[3]。

$Y + Cu + BaF_2 + O_2 + H_2O$

 \Rightarrow Cu₂O + (Y,Ba)-oxy-fluoride + O₂ + H₂O

\Rightarrow YBa₂Cu₃O_{~6.1} + HF \uparrow

従来、BaF2プロセスにおいて、膜中の F 除去及び RE123 の結晶成長のために、水 蒸気の導入が必要であることが報告されてきた^[4-6]。そのため、膜全面で均一な高い J を得るためには、熱処理時の水蒸気分圧及び水蒸気の流量分布の制御が重要である。ま た、TFA-MOD 法では、原料に含まれる有機成分を除去のために長時間の仮焼が必要と されており^[7,8]、この点は量産上のデメリットとなる。

一方で、BaF2プロセスの一つとして電子ビーム蒸着法により Y、BaF2及び Cu を室 温で SrTiO3 基板上に共蒸着した前駆体膜を用いて、in-situ(その場:同一チャンバー内 でのプロセス)で水蒸気を導入しない短時間の焼成でも、1MA/cm² 以上の J_c を有する Y123 薄膜を作製できることが、Ichinose らにより報告された^[9]。水蒸気の導入が省略 できれば、プロセスの簡略化、水蒸気フローのコントロールが不要となるため、膜全面 で均一な J_cが得られやすくなることが期待できる。また、ex-situ(⇔in-situ:蒸着チャ ンバー外での熱処理プロセス)での作製が可能であれば、バッチプロセスにも対応する ことができる。図 5.1.1 に従来の BaF2プロセスと水蒸気を導入しない新しい BaF2プロ セスの模式図を示す。



(a) 従来のBaF2プロセス(水蒸気導入有り)

(b) 新しいBaF2プロセス(水蒸気導入無し)



図5.1.1 (a)従来のBaF2プロセスと(b)本研究で用いた新しいBaF2プロセスの模式図

本研究では、電子ビーム蒸着法により室温で共蒸着させた Y-BaF₂-Cu 及び Gd-BaF₂-Cu 前駆体膜を用いて、水蒸気を導入しない ex-situ プロセスにより熱処理を 行った。熱処理パラメータとして、焼成時間・焼成温度・酸素分圧(*p*O₂)・昇温速度を それぞれ変化させて Y123 及び Gd123 薄膜を作製し、その結晶配向挙動及び超伝導特 性について調べた。

5.2 GdBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

5.2.1 GdBa₂Cu₃O_y薄膜の焼成時間依存性

電子ビーム蒸着法を用いて、室温で SrTiO₃ 基板上に共蒸着させた膜厚 100nm の Gd-BaF₂-Cu 前駆体膜を、昇温速度 50°C/min、焼成温度 800°C、酸素分圧 $pO_2=10^{-5}$ atm として、焼成時間を変えて Gd123 薄膜を作製した。図 5.2.1 に、作製した試料の XRD パターンを示す。10min 及び 20min の焼成では、BaF₂や Gd₂O₃ といった反応途中の 生成物の XRD ピークが観察され、30min の焼成により Gd123 単相の c 軸配向膜が得 られた。



図 5.2.1 酸素分圧 *p*O₂=10⁻⁵atm として、焼成時間を変えて作製した膜厚 100nm の Gd123 薄膜の XRD パターン

5.2.2 GdBa₂Cu₃O_y薄膜の酸素分圧依存性

次に、焼成時間を 30min として、酸素分圧(pO_2)を 10⁻³atm から 10⁻⁶atm の間で変化 させて焼成した Gd123 薄膜の XRD パターンを図 5.2.3 に示す。 pO_2 =10⁻³atm 下で焼成 した試料は、Gd123 相の弱いピークが観察されたが、 pO_2 =10⁻⁴atm 以下では強い c 軸 配向が観察された。図 5.2.4 に膜表面の SEM 画像を示す。 pO_2 =10⁻³atm 下で焼成した Gd123 薄膜の表面は、粒同士の結合が悪く、荒れた様子が観察され、このことは XRD の結果と一致している。酸素分圧が低くなるにつれて、平坦で結晶粒が密に成長した表 面が観察された。 T_c は、 pO_2 =10⁻⁴atm 下で 91.3K、10⁻⁵atm 下で 90.9K、10⁻⁶atm 下で 91.1K であり、酸素分圧依存性は見られなかった。良好な結晶性を示した pO_2 =10⁻⁵及 び 10⁻⁶atm 下で焼成した試料について、SQUID による J_c 測定を行った。図 5.2.5 にそ の結果を示す。液体窒素温度 77K、自己磁場下において、 pO_2 =10⁻⁶atm 下では 0.66MA/cm²の J_c が得られたのに対し、10⁻⁵atm 下では 10A/cm²であった。 pO_2 =10⁻⁵atm 下で作製した試料が非常に低い値を示した原因は後節 5.3 で述べる。



図 5.2.3 焼成時間を 30min として、酸素分圧を変えて焼成した膜厚 100nmのGd123 薄膜の XRD パターン



図 5.2.4 焼成時間を 30min として、酸素分圧を変えて焼成した膜厚 100nm の Gd123 薄膜の表面 SEM 画像 (a)pO₂=10⁻³atm, (b) pO₂=10⁻⁴atm, (c) pO₂=10⁻⁵atm, (d) pO₂=10⁻⁶atm



図 5.2.5 膜厚 100nm の Gd123 薄膜の Ja 測定結果

5.2.3 膜厚 200nm の GdBa₂Cu₃O_y薄膜の作製

膜厚 200nm の Gd123 前駆体膜を $pO_2=10^5$ 及び 10⁶atm 下で焼成した試料の XRD パターンを図 5.2.6 に示す。膜厚に比例して、F が完全に離脱する焼成時間も 2 倍の 60min 必要であった。いずれの酸素分圧下においても強い c 軸配向性を示し、XRD ピ ーク強度は膜厚 100nm の場合に比べて 1.5 倍程度大きくなった。図 5.2.7 に膜の表面 の SEM 画像を示す。母相の Gd123 薄膜表面は、膜厚 100nm の場合よりも、さらに平 坦で結晶粒が密に成長している様子が観察された。膜断面の TEM 観察の結果、膜表面 の析出物は a 軸配向成長した結晶粒であることがわかった。詳細は 5.3 節で述べる。 T_c は、 $pO_2=10^{-5}$ atm 下で 93.4K、10⁻⁶atm 下で 93.1K を示した。図 5.2.8 に J_c 測定の結果 を示す。77K、自己磁場下において、 $pO_2=10^{-5}$ atm 下では 1.49MA/cm²、10⁻⁶atm 下で は 1.17MA/cm²の高い J_c が得られた。



図 5.2.6 焼成時間を 60min として、*p*O₂=10⁻⁵及び 10⁻⁶atm 下で焼成した 膜厚 200nm の Gd123 薄膜の XRD パターン



図 5.2.7 焼成時間を 60min として、*p*O₂=10⁻⁵及び 10⁻⁶atm 下で焼成した 膜厚 200nm の Gd123 薄膜の表面 SEM 画像 (a) *p*O₂=10⁻⁵atm, (b) *p*O₂=10⁻⁶atm



96

5.2.4 GdBa₂Cu₃O_y薄膜の昇温速度依存性

図 5.2.9 に、膜厚 100nm 及び 200nm の Gd123 前駆体膜を、 $pO_2=10^{-5}$ atm 下におい て、昇温速度を 40°C/min として 800°Cで焼成した試料の J_c 測定結果を示す。 J_c の値は 77K、自己磁場下において、膜厚 100nm の試料は 2.12MA/cm²($T_c=92.3$ K)、200nm で は 2.06MA/cm²($T_c=92.7$ K)を示し、昇温速度 50°C/min の場合よりも高い J_c が得られた。 膜厚 100nm の試料の J_c が大幅に向上した理由としては、膜表面観察(図 5.2.10)に見ら れるように、結晶粒が緻密化したためと考えられる。膜厚 200nm の試料については、 膜表面の析出物、すなわち a 軸配向粒が減少したためではないかと考えられる。つまり、 超伝導電流は RE123 の斜方晶構造における ab 軸に平行な CuO₂ 面を流れるため、a 軸 配向粒の存在は J_c の低下の原因となることによるものである。



図 5.2.9 昇温速度 40℃/min、pO₂=10⁻⁵atm 下で焼成した Gd123 薄膜の *J*₆ 測定結果



図 5.2.10 昇温速度 40℃/min、pO₂=10⁻⁵atm 下で焼成した Gd123 薄膜の 表面 SEM 画像 (a)膜厚 100nm, (b)膜厚 200nm

5.3 GdBa₂Cu₃O_y薄膜の微細構造観察

図 5.3.1 に、*p*O₂=10⁻⁵atm 下で 30min 焼成した膜厚 100nm の Gd123 薄膜の断面 TEM 像を示す。図(a)中の点線で囲った部分を拡大した像が図 5.3.1(b)である。図 5.3.1(b)中 の明るく見られる横方向の縞は CuO 及び CuO₂層を表している。この縞は、SrTiO₃基 板界面に平行に見られることから、基板との方位関係は次のように表される。

$Gd123(001) \perp SrTiO_3(100)$

すなわち、良好な *c* 軸配向成長していることが分かる。膜の広範囲にわたって *c* 軸配向 が観察されたが、図 5.3.1(c)のように、Gd123 相が一部未知相によって遮断されている 様子が観察された。*J*。が非常に低い値を示したのは、このためではないかと考えられる。

図 5.3.2 に、 $pO_2=10^{-6}$ atm 下で 30min 焼成した膜厚 100nm の Gd123 薄膜の断面 TEM 像を示す。膜表面には析出物が観察され、図 5.2.4 の SEM 観察で見られた表面析出物 と一致するものと考えられる。この析出物の組成については現在のところ明らかになっていない。析出物下層の SrTiO₃ 基板と Gd123 相の界面には未知相が観察された。その 界面を高倍率で観察した像を図 5.3.2(b)に示す。界面に未知相が存在し、さらに未知相 の段差があるにも関わらず、Gd123 相が良好な *c* 軸配向のエピタキシャル成長してい ることから、この未知相は Gd123 の成長には大きな影響を与えていないことが言える。

図 5.3.3 に *p*O₂=10⁻⁵atm、図 5.3.4 に 10⁻⁶atm 下で 60min 焼成した膜厚 200nm の Gd123 薄膜の断面 TEM 像を示す。膜厚 100nm の場合と同様に、SrTiO₃ 基板と Gd123 相の界面に未知相が見られたが、膜全面に渡って良好な *c* 軸配向が観察された。膜中に、 実線で囲った異相(図 5.3.3)が確認されたが、この組成については現在のところ不明であ る。また、図 5.3.4 からは一部結晶方位が異なる相が観察されたが、点線で囲った部分 を拡大したところ(図 5.3.4(b))、a 軸配向成長していることが分かった。この a 軸配向 粒は、c 軸配向層表面よりも突出しており、図 5.2.7 で見られた膜表面の析出物である と考えられる。しかしながら、XRD では a 軸配向を示す(h00)ピークが観察されなかっ たことから、この a 軸配向粒は微量のものであると推測される。



図5.3.1 *p*O₂=10⁻⁵atm下で焼成した膜厚100nmのGd123薄膜の断面TEM画像 (a)低倍率像、(b)高倍率像、(c)未知相の界面高倍率像



図5.3.2 *p*O₂=10⁻⁶atm下で焼成した膜厚100nmのGd123薄膜の断面TEM画像 (a)低倍率像、(b)高倍率像



図 5.3.3 pO₂=10⁻⁵atm 下で焼成した膜厚 200nm の Gd123 薄膜の断面 TEM 画像



図5.3.4 *p*O₂=10⁻⁶atm下で焼成した膜厚200nmのGd123薄膜の断面TEM画像 (a)低倍率像、(b)高倍率像

5.4 YBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

5.4.1 YBa₂Cu₃O_y薄膜成長の酸素分圧依存性

電子ビーム蒸着法を用いて、室温で SrTiO₃ 基板上に共蒸着させた膜厚 100nm の Y-BaF₂-Cu 前駆体膜を、昇温速度 50℃/min、本焼温度 800℃、焼成時間 30min として、 酸素分圧(*p*O₂)を 10⁻³atm から 10⁻⁶atm の間で変化させて Y123 薄膜を作製した。

図 5.4.1 に、作製した試料の XRD パターンを示す。 $pO_2=10^{-3}$ atm 下で焼成した Y123 薄膜は強い c 軸配向を示したが、 $pO_2=10^{-4}$ atm 以下では Y123 相を示すピーク強度が低 下した。図 5.4.2 に膜表面の SEM 画像を示す。 $pO_2=10^{-3}$ atm 下で焼成した Y123 薄膜 の表面は、比較的平坦で結晶粒が密に成長した様子が観察されたが、 $pO_2=10^{-4}$ atm 以下 では網目状で荒れた様子が観察された。これらの結果から、BaF₂ プロセスにより作製 された Y123 薄膜と Gd123 薄膜において、結晶成長に最適な酸素分圧が大きく異なる ことが分かった。図 5.4.3 に $pO_2=10^{-3}$ atm 下で焼成した Y123 薄膜の J_c 測定の結果を 示す。77K、自己磁場下における J_c は 0.95MA/cm²(T_c =91.6K)であった。



図 5.4.1 焼成時間を 30min として、酸素分圧を変えて焼成した膜厚 100nmの Y123 薄膜の XRD パターン



図 5.4.2 焼成時間を 30min として、酸素分圧を変えて焼成した膜厚 100nm の Y123 薄膜の表面 SEM 画像 (a)pO₂=10⁻³atm, (b) pO₂=10⁻⁴atm, (c) pO₂=10⁻⁵atm, (d) pO₂=10⁻⁶atm



図 5.4.3 膜厚 100nm の Y123 薄膜の Jc 測定結果

5.4.2 膜厚 200nm の YBa₂Cu₃O_y薄膜の作製

図 5.4.4 に、膜厚 200nm の Y123 薄膜を焼成時間 60min として、 $pO_2=10^{-3}$ atm 下で 焼成した試料の(a)XRD パターン及び(b)膜表面 SEM 画像を示す。(h00)のピークが観察 され、SEM 観察から、a 軸配向特有の針状グレインが確認された。本研究における熱 処理条件では、c 軸のみ配向した膜厚 200nm の Y123 薄膜は得ることは出来なかった。 この膜の T_c は 74.5K であった。



図 5.4.4 焼成時間を 60min として、pO₂=10⁻³atm 下で焼成した膜厚 200nm の Y123 薄膜の(a)XRD パターン、(b)表面 SEM 画像
5.5 BaF2プロセスによる薄膜作製における酸素分圧依存性に関する考察

Y123 薄膜作製における結晶成長状態の酸素分圧依存性については、成膜手法に関わらず様々な議論がされている。その中でも、Hammond と Bormann は in-situ プロセスによる Y123 薄膜作製において、基板温度と酸素分圧の関係について報告をしており^[10]、良好な超伝導特性を示す Y123 薄膜は、Y123 の分解線近傍で作製できることを示している(図 5.5.1)。この分解線は Hammond-Bormann line と呼ばれている。最も良好な特性が得られた Y123 薄膜の熱処理条件、焼成温度 800℃、 $pO_2=10^{-3}$ atm=100Pa は Hammond-Bormann line 上にあることが分かる。一方、800℃において、 $pO_2=10^{-4}$ atm=10Pa 以下では Y123 の分解域にあり、同酸素分圧で Y123 薄膜を作製するためには、より低い温度での焼成が必要であることが推測されるが、800℃以下で30min の焼成を行った場合では、膜中の F の残留を確認している。これらのことから、BaF2 プロセスによる Y123 薄膜の作製ウィンドウは比較的狭いということが言える。



図 5.5.1 Y123 系の状態図と各成膜方法における成長条件^[10]

Y123 薄膜に関する報告の豊富さとは対照的に、Gd123 薄膜の報告例は多くない。そ れゆえに、Hammond と Bormann の議論が、ex-situ プロセスにより作製した Gd123 薄膜についても適用されるかどうかは疑問である。Iguchi らは TFA-MOD 法により Gd123 薄膜を作製し、その結晶化挙動及び超伝導特性の酸素分圧依存性について議論 している^[11]。図 5.5.2 に、TFA-MOD 法により作製された Gd123 薄膜の pO_2 -1/Tの相 関図を示す。〇は良好な Gd123-*c* 軸配向膜が得られたこと、×は膜の表面被覆率が悪 いことを示している。Hammond-Bormann line は通常、Y123 の分解線として言及さ れているが、Feenstra らは、Y123 薄膜がそれよりも一桁低い酸素分圧でも分解しない ことを指摘している^[12]。さらに、Hammond-Bormann line が実際には、CuO-Cu₂O の 安定線に相当することを示した。図 5.5.2 の細い実線は CuO-Cu₂O の安定線である。こ の線と比較すると、Gd123 薄膜作製における最適条件が、Y123 薄膜よりも低酸素分圧、 高温度域に移っていることが明らかである。また、Iguchi らは Gd123 薄膜の安定線が 図中の太い実線で与えられることを示している。



図 5.5.2 TFA-MOD 法により作製された Gd123 薄膜の pO2-1/Tの相関図[11]

通常、ex-situ プロセスにおける前駆体膜の熱処理は、10⁻³atm から 10⁻⁴atm の範囲 で行われている。一方で、これまでに BaF2 プロセスによる Gd123 薄膜の作製に関す る報告例は無い。本実験で得られた Gd123 薄膜の $pO_{2^{-1}}/T$ の相関図を図 5.5.3 に示す。 〇は c 軸配向を示し、良好な超伝導特性と表面性を得られたこと、 Δ は c 軸配向を示し たが、平坦な膜表面が得られなかったこと、 \blacktriangle は F が完全に脱離していないことを示 す。高い超伝導特性を示した試料の酸素分圧は、Iguchi らが示した Gd123 薄膜の安定 線よりも低いところにあった。これは、電子ビーム蒸着法により作製した前駆体膜から Gd123 薄膜を成膜する場合、最適な本焼温度・酸素分圧が TFA-MOD 法とは異なるこ とを示している。また、Y123 薄膜よりも広い作製パラメータを持つことが分かった。 これまでの RE123 薄膜作製の報告では、高い *J*cを示す RE123 薄膜が安定線近傍で作 製できることを示しており、今後 BaF2 プロセスにおける *p*O2-1/*T*の相関について更な る検討が必要である。



図 5.5.3 BaF2 プロセスにより作製した Gd123 薄膜の pO2-1/Tの相関図

5.6 まとめ

電子ビーム蒸着法により、室温で SrTiO₃ 基板上に共蒸着した Y-BaF₂-Cu 及び Gd-BaF₂-Cu 前駆体膜を用いて、水蒸気を導入しない ex-situ プロセスにより熱処理を 行い、Y123 及び Gd123 薄膜を作製し、その結晶配向挙動及び超伝導特性について調べた。以下に、本章で得られた結論を示す。

- Gd123 薄膜は、*p*O₂=10⁻⁵及び 10⁻⁶atm 下で焼成した場合に、強い*c*軸配向を示し、 平坦で結晶粒が密に成長した表面が観察された。
- ② 昇温速度 50℃/min、pO₂=10⁻⁶atm 下で焼成した膜厚 100nm の Gd123 薄膜は、77K、 自己磁場下において J_c=0.66MA/cm² (T_c=91.1K)を示し、40℃/min、pO₂=10⁻⁵atm の条件下では J_c=2.12MA/cm²(T_c=92.3K)を示した。

- ③ 膜厚 200nm の Gd123 薄膜は、昇温速度 50℃/min pO₂=10⁻⁵atm 下で焼成した試料 が、77K、自己磁場下において J_c=1.49MA/cm² (T_c=93.4K)を示し、pO₂=10⁻⁶atm の条件下では J_c=1.17MA/cm² (T_c=93.1K)を示した。昇温速度 40℃/min、 pO₂=10⁻⁵atm の条件下では J_c=2.06MA/cm²(T_c=92.7K)を示した。
- ④ Y123 薄膜は、膜厚 100nm の場合のみ良好な超伝導特性を示し、pO₂=10⁻³atm の 条件下で焼成した試料が J_c=0.95MA/cm²(T_c =91.6K)を示した。膜厚 200nm の試 料は、a 軸配向の混在が確認され、T_cは 74.5K であった。
- ⑤ Y123 薄膜は、Hammond-Bormann line (CuO-Cu₂O 安定線)上でのみ、良好な結 晶性及び超伝導特性を示したのに対し、Gd123 薄膜は、Y123 薄膜の CuO-Cu₂O 安定線よりも低酸素分圧、高温度域に最適な熱処理条件があり、Y123 薄膜よりも 広い作製パラメータを持つことが分かった。

これまで、RE123 系超伝導体の中で最も早く発見された Y123 が、次世代線材材料 の候補として、多くの研究・報告がなされてきた。しかしながら、近年では Y123 以外 の RE123 薄膜が、Y123 薄膜よりも高い超伝導特性、広い作製ウィンドウを持つこと が知られてきている。実際、本章で述べたように、BaF2 プロセスにより作製した Gd123 薄膜は、Tcの最高値が 93.4K、Jcの最高値が 2.12MA/cm²という高い超伝導特性を示し、 Y123 薄膜よりも広い酸素分圧下で良好な結晶性を示すといった、実用化に適した大き な利点を持つことが分かった。これらのことから、Gd123 薄膜は超伝導線材応用に向 けた次世代材料として、高いポテンシャルを持っているということが明らかになった。 今後、Gd123 薄膜に限らず、他の RE123 薄膜についても、様々な成膜手法により、更 なる特性の向上及びプロセス条件等の検討が必要であると考えられる。 参考文献

- P. M. Mankiewich, J. H. Schofield, W. J. Skocpol, R. E. Horward, A. H. Dayem, E. Good, *Appl. Phys. Lett.* **51** (1987) 1753.
- [2] A. Gupta, R. Jagannathan, E. I. Cooper, E. A. Geiss, J. I. Landman, B. E. Hussey, *Appl. Phys. Lett.* 53 (1988) 2077.
- [3] L. Wu, V. F. Solovyov, H. J. Wiesmann, Y. Zhu, M. Suenaga, J. Mater. Res. 16 (2001) 2869.
- [4] V. F. Solovyov, H. J. Wiesmann, L. –J. Wu, Y. Zhu, M. Suenaga, *Appl. Phys. Lett.* 76 (2000) 1911.
- [5] V. F. Solovyov, H. J. Wiesmann, M. Suenaga, *Physica C* 353 (2001) 14.
- [6] L. Wu, Y. Zhu, V. F. Solovyov, H. J. Wiesmann, A. R. Moodenbaugh, R. L. Sabatini, M. Suenaga, J. Mater. Res. 16 (2001) 2869.
- [7] R. Teranishi, H. Fuji, T. Honjo, Y. Nakamura, T. Izumi, Y. Shiohara, J. Shibata, T. Yamamoto, Y. Ikuhara, M. Yoshimura, *Physica C* 378-381 (2002) 1033.
- [8] M. Yoshizumi, D. Wesolowski, M. J. Cima, *Physica C* 423 (2005) 75.
- [9] Ichinose, T. Kiss, A. Kikuchi, K. Tachikawa, S. Akita, K. Inoue, Supercond. Sci. Technol. 16 (2003) 398.
- [10] R. H. Hammond, R. Bormann, *Physica C* **162-164** (1989) 703.
- [11] T. Iguchi, T. Araki, Y. Yamada, I. Hirabayashi, H. Ikuta, Supercond. Sci. Technol. 15 (2002) 1415.
- [12] R. Feenstra, T. B. Lindemer, J. D. Budai, M. D. Galloway, J. Appl. Phys. 69 (1991) 6569.

第六章

総括

REBa₂Cu₃O₂(RE123)超伝導体は、現在実用化が進められている Bi 系超伝導線材よ りも、磁場中で高い臨界電流密度(*J*)を示すことから、次世代超伝導線材材料として期 待されている。しかしながら、RE123 超伝導体の高い特性を発現させるためには、薄 膜の結晶方位がそろったエピタキシャル成長が必須である。

本研究では、RE123 超伝導薄膜の作製方法として、成膜条件の再現性が高く、大掛かりな装置を必要としないといった量産上の利点を持つバッチプロセスを検討するために、前駆体膜の作製と RE123 の膜成長のための熱処理が独立したプロセスを検討した。すなわち、金属有機塩堆積(MOD)法及び電子ビーム蒸着法を用いた BaF2 プロセスにより非晶質前駆体膜を作製し、この前駆体膜を ex-situ で熱処理することにより RE123 薄膜を作製した。特に MOD 法では、実用化材料として適した RE123 材料を見出すことを目的として、金属ナフテン酸塩を原料に用いて、RE123 (RE = Yb, Er, Ho, Dy, Gd, Eu, Sm, Nd, La)薄膜を作製し、作製条件による結晶配向挙動及び超伝導特性について調べた。また、水蒸気の導入を必要としない BaF2 プロセスを開発することが出来れば、成膜プロセスの簡略化や薄膜全面における均一な超伝導特性が期待できる。そのため、電子ビーム蒸着法により室温で共蒸着させた Y-BaF2-Cu 及び Gd-BaF2-Cu 前駆体膜を用いて、水蒸気を導入しない ex-situ プロセスにより熱処理を行い、Y123 及び Gd123 薄膜を作製し、その結晶配向挙動及び超伝導特性について調べた。本章では、各章の内容を総括し、今後の展望について述べる。

6.1 研究成果のまとめ

第一章 序論

はじめに超伝導体発見の歴史と超伝導体の基本的な性質について述べ、本研究で作製 した RE123 系超伝導体の結晶構造及び諸物性について述べた。さらに、RE123 超伝導 薄膜を用いた線材応用の現状について述べ、本研究の背景及び目的について述べた。

第二章 実験方法

本研究で用いた MOD 法及び BaF2 プロセスによる RE123 超伝導薄膜の作製方法及 び作製条件について述べ、さらに、作製した薄膜の各種評価方法について述べた。

第六章 総括

第三章 MOD 法により作製した REBa₂Cu₃O_y薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

実用化材料として適した RE123 材料の選定を行うために、原料として金属ナフテン酸塩を用いて、MOD 法により MgO 及び SrTiO₃(STO)基板上に RE123 (RE = Yb, Er, Ho, Dy, Gd, Eu, Sm、Nd、La) 薄膜を作製し、その結晶配向挙動及び超伝導 特性について調べた。以下に本章で得られた結論を示す。

- Yb123 薄膜は、MgO 基板上において 700℃から 775℃で *c* 軸配向膜が得られ、750℃ で面内配向が確認された。*T*。は最高で 77.0K を示した。STO 基板上では 725℃か ら 800℃で *c* 軸配向膜が得られ、725℃及び 750℃で面内配向が確認された。*T*。は 最高で 89.5K を示した。
- ② Er123 薄膜は、MgO 基板上において 700℃から 800℃で c 軸配向膜が得られ、750℃ で面内配向が確認された。 R T 特性は、いずれの本焼温度でも半導体的挙動を示し、 T は最高で 28.0K であった。STO 基板上では 725℃から 775℃において a 軸配向 が混在した c 軸配向膜が得られ、この温度範囲で面内配向が確認された。800℃で は、c 軸のみ配向した Er123 薄膜が得られた。 T は最高で 89.7K を示した。
- ③ Ho123 薄膜は、MgO 基板上では 750℃から 900℃で c 軸配向膜が得られ、900℃ において面内配向が確認された。 T は最高で 63.2K を示した。STO 基板上では 725℃から 825℃において a 軸配向が混在した c 軸配向膜が得られ、850℃から 900℃では c 軸のみ配向した Ho123 薄膜が得られた。800℃及び 850℃において、 c 軸配向膜の面内配向が確認された。T は最高で 83.2K を示した。
- ④ Dy123 薄膜は、MgO 基板上では 750℃から 900℃で c 軸配向膜が得られ、900℃ において面内配向が確認された。 T は最高で 66.5K を示した。STO 基板上では 725℃から 825℃において a 軸配向が混在した c 軸配向膜が得られ、850℃から 900℃では、c 軸のみ配向した Dy123 薄膜が得られた。800℃、850℃及び 900℃に おいて、c 軸配向膜の面内配向が確認された。 T は最高で 77.1K を示した。
- ⑤ Gd123 薄膜は、MgO 基板上では 800℃から 950℃において *c* 軸配向膜が得られ、
 825℃から 900℃及び 950℃で面内配向が確認された。*T*。は最高で 21.1K を示した。
 STO 基板上では 800℃から 900℃において面内配向した *c* 軸配向膜が得られた。
 T。は本研究で作製した RE123 薄膜中で最高の 91.8K を示した。
- ⑥ Eu123 薄膜は、MgO 基板上では 800℃から 950℃において c 軸配向膜が得られ、 800℃から 850℃、900℃及び 950℃において面内配向が確認された。 Tc は最高で 50.7K を示した。STO 基板上では 800℃から 900℃において面内配向した c 軸配向 が観察され、825℃及び 850℃において a 軸配向が混在していた。Tc は最高で 88.2K を示した。
- ⑦ Sm123 薄膜は、MgO 基板上では 850℃から 950℃において c 軸配向膜が得られた

が、面内配向は観察されなかった。いずれの本焼温度でも半導体的な R T 特性を 示し、 T_c は得られなかった。STO 基板上では 800℃から 900℃において c 軸配向 膜が得られ、850℃及び 900℃において面内配向が確認された。 T_c は最高で 80.5K を示した。

- ⑧ Nd123 薄膜は、MgO 基板上では 800℃から 900℃において *c* 軸配向膜が得られたが、面内配向は観察されなかった。いずれの本焼温度でも半導体的な *R T* 特性を示し、*T*_cは得られなかった。STO 基板上では 750℃から 900℃において *a* 軸配向が混在した *c* 軸配向膜が得られ、800℃から 900℃において *c* 軸配向膜の面内配向が確認された。*T*_cは最高で 85.0K を示した。
- ⑨ La123 薄膜は、MgO 基板上では 850℃及び 900℃において面内配向した *c* 軸配向 膜が得られた。*R*-*T*特性はいずれの本焼温度でも半導体的挙動を示し、*T*_cは得られ なかった。STO 基板上では 800℃及び 850℃において *c* 軸配向膜が得られ、850℃ において *c* 軸配向膜の面内配向が確認された。*T*_cは最高で 47.6K を示した。

以上の結果から、MOD 法により作製した RE123 薄膜の中で、STO 基板を用いた場合に高い T_c を示した Yb123 薄膜(89.5K)、Er123 薄膜(89.7K)及び Gd123 薄膜(91.8K) が実用化に適した RE123 薄膜として候補に挙げられる。しかしながら、Er123 薄膜は低温で熱処理した場合に a 軸配向の混在が確認された。a 軸配向の混在は J_c 低下の原因 となるため、800℃から 900℃と広い温度域で面内配向した c 軸配向膜が得られた Gd123 薄膜が、実用化に適した RE123 薄膜として第一候補に挙げられる。また、プロ セスの低温化を考えた場合、Yb123 薄膜も有力な候補であると言える。

第四章 Yb1-xNdxBa2Cu3Oy薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

これまでに報告例がなかった混晶系超伝導薄膜の作製を検討するために、金属ナフテ ン酸塩を用いた MOD 法により、MgO 及び SrTiO₃(STO) 基板上に Yb_{1-x}Nd_x Ba₂Cu₃O_y(Yb/Nd123)(*x*=0.1, 0.2, 0.3)混晶超伝導薄膜を作製し、Nd 置換量による超 伝導特性および結晶配向挙動への影響について調べた。以下に、本章で得られた結論を 示す。

- MgO 基板上に作製した Yb/Nd123 薄膜は、Yb123 よりも広いプロセス温度、すな わち 700℃から 900℃で *c* 軸配向を示した。Nd を置換した試料では、*T*_cが得られ なかった。
- ② x=0.1 として、STO 基板上に作製した Yb/Nd123 薄膜は、750℃から 850℃で c 軸 配向が観察された。x=0.2 では、750℃から 850℃で a 軸配向が混在した c 軸配向 が観察された。T_cは Yb123 薄膜よりも 7K 程度低下した。

第六章 総括

以上の結果から、MOD 法による Yb123 薄膜の作製において、Yb を一部 Nd に置換する ことにより、現状の熱処理条件では T_cの低下があるものの、プロセス温度の広域化に効果 があることが明らかになった。

第五章 BaF2プロセスにより作製したREBa2Cu3Oy薄膜の超伝導特性と結晶配向挙動

電子ビーム蒸着法により、室温で SrTiO₃ 基板上に共蒸着させた Y-BaF₂-Cu 及び Gd-BaF₂-Cu 前駆体膜を用いて、水蒸気を導入しない ex-situ プロセスにより熱処理を 行い、Y123 及び Gd123 薄膜を作製し、その結晶配向挙動及び超伝導特性について調べた。以下に、本章で得られた結論を示す。

- Gd123 薄膜は、*p*O₂=10⁻⁶及び 10⁻⁶atm 下で焼成した場合に、強い *c* 軸配向を示し、 平坦で結晶粒が密に成長した表面が観察された。
- ② 昇温速度 50℃/min、pO₂=10⁻⁶atm 下で焼成した膜厚 100nm の Gd123 薄膜は、77K、 自己磁場下において J_c=0.66MA/cm² (T_c=91.1K)を示し、40℃/min、pO₂=10⁻⁵atm の条件下では J_c=2.12MA/cm²(T_c=92.3K)を示した。
- ③ 膜厚 200nm の Gd123 薄膜は、昇温速度 50℃/min pO₂=10⁻⁵atm 下で焼成した試料 が、77K、自己磁場下において J=1.49MA/cm² (T=93.4K)を示し、pO₂=10⁻⁶atm の条件下では J=1.17MA/cm² (T=93.1K)を示した。昇温速度 40℃/min、 pO₂=10⁻⁵atm の条件下では J=2.06MA/cm²(T=92.7K)を示した。
- ④ Y123 薄膜は、膜厚 100nm の場合のみ良好な超伝導特性を示し、pO₂=10⁻³atm の 条件下で焼成した試料が *Jc*=0.95MA/cm²(*Tc*=91.6K)を示した。膜厚 200nm の試 料は、a 軸配向の混在が確認され、*Tc*は 74.5K であった。

以上の結果から、BaF2プロセスにより作製したGd123薄膜は、Tcの最高値が93.4K、 Jcの最高値が2.12MA/cm²という高い超伝導特性を示し、Y123薄膜よりも広い酸素分 圧下で良好な結晶性を示すといった、実用化に適した大きな利点を持つことが分かった。 これらのことから、Gd123薄膜が超伝導線材応用に向けた次世代材料として、高いポ テンシャルを持っているということが明らかになった。 6.2 今後の展望

以上述べてきた MOD 法及び BaF2 プロセスによる前駆体膜を用いた RE123 薄膜の 作製において、熱処理条件や基板等の違いによる結晶配向挙動や超伝導特性への影響を 明らかにした。本節では今後検討すべき課題について述べる。

- ① 第五章で述べたように、RE123 薄膜の最適な成膜条件は RE 元素によって大きく 異なる。このことは MOD 法による成膜にも適用されると考えられ、熱処理時の酸 素分圧、昇温速度、焼成時間等の更なる詳細な検討により、超伝導特性及び結晶配 向性の改善が期待される。
- ② 第四章では、Ybi-xNdxBa2Cu3Oyの組成式を持つ混晶系超伝導薄膜が、プロセス温度の広域化に効果があることを明らかにしたが、他のRE元素の組み合わせによっては、超伝導特性や結晶配向挙動が大きく異なることが予想される。それらの混晶系超伝導薄膜について、より系統的な検討が必要である。
- ③ 通常 RE123 系超伝導薄膜の線材化には、金属合金基板が用いられている。金属基板への成膜では、基材との反応性や熱膨張係数の違いによる超伝導薄膜の結晶性や超伝導特性への影響が懸念される。したがって、より実用的な検討のためには、本研究で用いた MOD 法や電子ビーム蒸着法を用いた BaF2 プロセスによる RE123 超伝導薄膜作製法を、金属基板上に適用し、本研究の作製法が大面積化、長尺化及び厚膜化に有効であるかといった検討が必要である。

謝辞

本研究の遂行並びに本論文の執筆にあたり、終始懇篤なるご指導、ご助言を賜りまし た静岡大学工学部電気電子工学科教授、喜多隆介博士に深く感謝の意を表します。本論 文の第三章における研究の一部は、静岡大学大学院理工学研究科博士前期課程、清水達 也氏(現、豊田合成(株))、鈴木隆広氏との共同研究であり、ここに記して心より感謝致 します。

本論文の第五章における、電子ビーム蒸着法により作製した前駆体膜を提供して頂き、 TEM 観察及び研究の遂行にあたり多大なる助言を頂きました(財)電力中央研究所、電 力技術研究所上席研究員、一瀬中博士に心から感謝申し上げます。

J。特性の評価は、首都大学東京大学院工学研究科電気工学専攻において行われたものです。試料の評価及び数多くのご助言頂きました同専攻助手、三浦大介博士に深く感謝 致します。

本研究の遂行にあたり、有益な議論及び御助言頂きました京都大学大学院工学研究科 助教授、松本要博士に心より感謝申し上げます。有益な議論及び御助言頂きました名古 屋大学大学院工学研究科助教授、吉田隆博士に心から感謝申し上げます。多大な御助言 頂きました九州大学超伝導システム科学研究センター教授、向田昌志博士並びに東京大 学大学院工学系研究科助手、堀井滋博士に深く感謝致します。

XRD 測定及び SEM 観察に当たり、装置の保守・管理に御尽力頂き、懇切なるご指導 頂きました静岡大学工学部技術職員、深谷充氏に心から感謝申し上げます。

研究期間を共にし、私の研究生活を充実したものにして頂いた当研究室諸氏に感謝申し上げます。

最後に、私事に言及することをご容赦願い、父 横山京二、母 横山尚子、弟 横山 竜也並びに親戚の皆様方に、今日までの諸々の事々に感謝申し上げます。

115

研究業績

I. 学術誌等

- Effect of RE (RE=La, Pr, Sm, Gd) elements on formation of (Yb,RE)Ba₂Cu₃O_y, <u>K.</u> <u>Vokoyama</u>, R. Kita, *Physica C* 412-414 (2004) 592.
- 金属有機塩塗布法による酸化物高温超伝導体薄膜の作製,<u>横山浩一</u>,清水達也,水 野広悟,鈴木隆広,喜多隆介,静岡大学大学院電子科学研究科研究報告 第26号 (2005年3月)
- Superconducting properties and orientation behavior of REBa₂Cu₃O_y (RE = Yb, Er, Sm, Nd and La) films by metal-organic deposition, <u>K. Yokoyama</u>, R. Kita, K. Matsumoto, Y. Yoshida, M. Mukaida, S. Horii, A. Ichinose, *Modern Physics Letters B* (accepted for publication)
- Superconducting properties of REBa₂Cu₃O_y (RE=Y and Gd) films prepared by BaF₂ process without water vapor, <u>K. Yokoyama</u>, R. Kita, A. Ichinose, O. Miura, K. Matsumoto, Y. Yoshida, M. Mukaida, S. Horii, *Physica C* (submitted)
- Ⅱ. 国際学会
- Effect of RE (RE=La, Pr, Sm, Gd) elements on formation of (Yb,RE)Ba₂Cu₃O_y, <u>K.</u> <u>Yokoyama</u>, R. Kita, The 16th International Symposium on Superconductivity, Oct. 27-29, 2003, Tsukuba.
- Superconducting properties and orientation behavior of REBa₂Cu₃O_y (RE = Yb, Er and Nd) films by metal-organic deposition, <u>K. Yokoyama</u>, R. Kita, K. Matsumoto, Y. Yoshida, M. Mukaida, S. Horii, A. Ichinose, 17th International Symposium on Superconductivity, Oct. 23-25, 2004, Niigata.
- Superconducting properties of REBa₂Cu₃O_y (RE=Y and Gd) films prepared by BaF₂ process without water vapor, <u>K. Yokoyama</u>, R. Kita, A. Ichinose, O. Miura, K. Matsumoto, Y. Yoshida, M. Mukaida, S. Horii, 18th International Symposium on Superconductivity, Oct. 24-26, 2005, Tsukuba.
- Ⅲ. 国内学会
- Yb-Ba-Cu-O 超伝導体の単相化 (<u>横山浩一</u>, 喜多隆介) 第 63 回応用物理学会学術 講演会 (2002 年 9 月) 新潟大学
- 2. Yb123 超伝導体における RE 元素の置換効果(横山浩一, 喜多隆介) 第 50 回応用物

理学関係連合講演会(2003年3月)神奈川大学

- 3. REBa₂Cu₃O_y(RE=Yb, Lu)超伝導体の熱処理特性 (<u>横山浩一</u>, 宮崎恵介, 喜多隆介) 第 64 回応用物理学会学術講演会 (2003 年 9 月) 福岡大学
- 4. MOD 法による Yb_{1-x}Nd_xBa₂Cu₃O_y 薄膜の作製及び評価 (<u>横山浩一</u>,水野広悟, 喜 多隆介) 第 51 回応用物理学関係連合講演会 (2004 年 3 月) 東京工科大学
- 5. MOD 法により作製した NdBa₂Cu₃O_y 薄膜の超伝導特性 (<u>横山浩一</u>,清水達也, 水野広悟,根津啓祐,喜多隆介) 第65回応用物理学会学術講演会 (2004年9月) 東北学院大学
- BaF2を含む前駆体膜を用いた GdBa2Cu3Oy 膜の作製 (横山浩一, 喜多隆介, 一瀬中, 吉田隆, 松本要, 向田昌志, 堀井滋) 第52回応用物理学関係連合講演会 (2005年3月) 埼玉大学
- BaF2プロセスにより作製した REBa2Cu3Oy薄膜の超伝導特性 (<u>横山浩一</u>、喜多隆 介、一瀬中、吉田隆、松本要、向田昌志、堀井滋) 第 66 回応用物理学会学術講 演会 (2005 年 9 月) 徳島大学
- IV. その他

IV-1. 学術誌等

- 1. Substitution effect of RE elements on formation of (Yb,RE)Ba₂Cu₃O_y, R. Kita, <u>K.</u> <u>Vokoyama</u>, *Physica C* **392-396** (2003) 488.
- Stability of (Y,Ca)(Ba,Sr)₂Cu₃O_y superconductors, R. Kita, A. Sakuragi, <u>K.</u> <u>Vokoyama</u>, *Physica C* 392-396 (2003) 484.
- Effect of AZrO₃ and AWO₄ (A = Ba, Sr and Ca) addition on the superconducting properties of ErBa₂Cu₃O_y, R. Kita, K. Nezu, <u>K. Yokoyama</u>, K. Matsumoto, Y. Yoshida, M. Mukaida, S. Horii, A. Ichinose, Physica C 426-431 (2005) 550.

IV-2. 国際学会

 Effect of AZrO₃ and AWO₄ (A = Ba, Sr and Ca) addition on the superconducting properties of ErBa₂Cu₃O_y, R. Kita, K. Nezu, <u>K. Yokoyama</u>, K. Matsumoto, Y. Yoshida, M. Mukaida, S. Horii, A. Ichinose, 17th International Symposium on Superconductivity, Oct. 23-25, 2004, Niigata. IV-3. 国内学会

- 1. ErBa₂Cu₃O_y 超伝導体の窒素アニール特性(宮崎恵介,<u>横山浩一</u>,喜多隆介)第 50 回応用物理学関係連合講演会(2003 年 3 月)
- YbBa₂Cu₃O_y超伝導体への Ca 置換効果(清水達也,<u>横山浩一</u>,喜多隆介) 第 65 回 応用物理学会学術講演会(2004 年 9 月) 東北学院大学
- 3. MOD 法を用いた液相-固相成長法による Y123 膜の作製(水野広悟,<u>横山浩一</u>,喜 多隆介) 第 65 回応用物理学会学術講演会(2004 年 9 月) 東北学院大学
- 神奈川大学 MOD 法による(Nd_{0.33}Eu_{0.33}Gd_{0.33})Ba₂Cu₃O_{7・0}超伝導薄膜の作製(鈴木 隆広、<u>横山浩一</u>、喜多隆介、松本要、吉田隆、向田昌志、堀井滋、一瀬中) 第 66 回応用物理学会学術講演会(2005 年 9 月)徳島大学
- 5. Er123 超伝導体への Ta₂O₅ 添加効果 (内藤健司、白石明弘、<u>横山浩一</u>、喜多隆介、 松本要、吉田隆、向田昌志、堀井滋、一瀬中) 第 66 回応用物理学会学術講演会 (2005 年 9 月) 徳島大学
- RE123(La,Nd,Sm,Eu) への Ta₂O₅添加効果 (白石明弘、内藤健司、老平圭吾、<u>横</u> <u>山浩一</u>、喜多隆介、松本要、吉田隆、向田昌志、堀井滋、一瀬中) 第 66 回応用 物理学会学術講演会(2005 年 9 月) 徳島大学