シングルT1-0層系超電導物質の線材化 に関する基礎的研究

平成8年

土井俊哉

		目 次	
第1章	f 序論	•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••	• 1
1.	1 本研究(の背景と目的	• 1
1.	2 高温超的	電導物質の歴史	. 2
1.	3 高温超1	電導物質の基礎物性	3
1.	4 液体窒素	素冷却で使用する高温超電導線材の開発課題 ・・・・・・	10
1.	5 シングノ	WTI-O層系超電導物質の現状 ······	11
1.	6 本研究(D構成と内容 ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	11
<第	1章の参考3	文献>	14
第2章	t シングルT	1-0層系の超電導物質の合成、結晶構造及び諸特性	17
2.	1 緒言	•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••	17
2.	2 実験方	法	17
	2.2.1	試料の合成方法	17
	2.2.2	測定方法	18
	2.2.3	結晶構造解析 ·····	21
2.	3 実験結果	県及び考察	21
	2.3.1	TlSr ₂ CaCu ₂ O ₇ の単相合成 ······	21
	2.3.2	TlSr ₂ CaCu ₂ O ₇ の結晶構造解析 ······	25
	2.3.3	TlSr ₂ CaCu ₂ O ₇ 結晶からの酸素の出入りと臨界温度(Tc) ····	33
	2.3.4	TlSr ₂ Ca ₂ Cu ₃ O ₉ の単相合成 ······	36
	2.3.5	TlSr ₂ Ca ₂ Cu ₃ O ₉ の結晶構造解析 ······	38
	2.3.6	TlSr ₂ Ca ₂ Cu ₃ O ₉ の臨界温度(Tc) ······	44
2.	4 まとめ	•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••	44
<第	2章の参考文	て献> ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	46
第3章	各原子サ	イトの元素置換による諸特性の変化	47
3.	1 緒言	*******	47
3.	2 実験方法	£	47
	3.2.1	試料の合成	47
	3.2.2	測定方法	48

		3		2.	3	低温 X 線回折測定と結晶構造解析 ······	48
	3.	3		実験	結果	果及び考察	49
		3	•	3.	1	TlSr ₂ CaCu ₂ O ₇ のCaサイトのY置換による結晶構造、	
						Tcの変化 ·····	49
		3		3.	2	低温 X 線回折によるTlSr ₂ Ca _{1-x} Y _x Cu ₂ O ₇ の結晶構造解析 ···	54
		3		3.	3	元素置換による(Tl _{1-x} Pb _x)Sr ₂ (Ca _{1-y} Y _y)Cu ₂ O ₇ のTc変化 ·····	65
		3		3.	4	TlSr ₂ Ca ₂ Cu ₃ O ₉ のTlサイトのPb置換によるTcの変化 ·····	67
		3		3.	5	TlSr ₂ Ca ₂ Cu ₃ O ₉ のSrサイトのBa置換によるTcの変化 ·····	67
	3.	4		まと	80		70
	<意	育3	章	の参	考文	て献> ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	72
第	4 重	圣	シ	ング	リレフ	1-O層系超電導体の磁場中における超電導特性 ·····	73
	4.	1	i	緒言	-		73
	4.	2		実験	方法	£	74
		4		2.	1	試料の作製方法	74
		4		2.	2	試料の評価方法	74
	4.	3		実験	結果	県及び考察 ・・・・・	76
		4		3.	1	TlSr ₂ CaCu ₂ O ₇ と同種の結晶構造を有する	
					j	超電導物質へのピンニングセンタの導入	76
		4		3.	2	TISr ₂ Ca ₂ Cu ₃ O ₉ と同種の結晶構造を有する	
						超電導物質へのピンニングセンタの導入	76
		4		3.	3	種々の焼結体試料の磁化ーヒステリシス測定 ・・・・・	83
	4.	4	1	まと	め		88
	<算	頁 4	章(の参	考文	(献>	90
第	5 章	Ŧ	シ	ング	רעו	PI-O層系超電導物質の不可逆磁場	91
	5.	1	1	緒言			91
	5.	2	-	実験	方法		92
		5		2.	1	試料の作製方法	92
		5		2.	2	不可逆磁場の測定方法	93
	5.	3	0.00	実験	結果		93
		5		3.	1	(Tl _{0,5} Pb _{0,5}),(Sr _{0,8} Ba _{0,2}),Ca ₂ Cu ₂ O ₆ 単結晶の	
					:	不可逆磁場	93

			5		3		2	$Bi_2Sr_2CaCu_2O_{8+\delta}$ 、 $Tl_2Ba_2CaCu_2O_{8+\delta}$ 単結晶の	
								不可逆磁場	96
			5		3		3	元素置換を行った焼結体試料の不可逆磁場の変化 ・・・・・	96
	5		4		考	察		•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••	99
			5		4.		1	超電導物質による不可逆磁場の違い	99
			5		4		2	キャリア濃度による不可逆磁場の違い ・・・・・・	101
			5		4		3	高温超電導体のピンニングを支配する因子 ・・・・・	103
	5		5		ま	2	め		106
	<	第	5	章	n	参	考了	て献 > ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	108
第	6	章		Pc	w	de	r-in	-tube法による超電導線材の作製	110
	6		1		緒	言			110
	6		2		実	験	方法	٤ ·····	111
			6		2.		1	超電導物質粉末の合成	111
			6		2.		2	線材試料の作製	111
			6		2		3	試料の評価方法	114
	6		3		実	験	結果	及び考察	114
			6		3.		1	(Tl _{0.5} Pb _{0.5}) ₁ (Sr _{0.8} Ba _{0.2}) ₂ Ca ₂ Cu ₃ O ₉ 超電導粉末の	
								液相生成温度	114
			6		3.		2	(Tl _{0.5} Pb _{0.5}) ₁ (Sr _{0.8} Ba _{0.2}) ₂ Ca ₂ Cu ₃ O ₉ 単相粉末の合成 ··	122
			6		3		3	AgシースTPSB-1223線材の熱処理条件の検討 ····	124
			6		3.		4	Au-5%PdシースTPSB-1223線材の熱処理条件の検討・・	129
			6.		3.	1	5	Au-5%PdシースTPSB-1223線材のJcの	
								印加磁場依存性	129
	6		4		ま	2	め	********	134
	<	第	6	章	の	参:	考文	(献 >	136
第	7	章		ス	プ	レ	-1	ペイロリシス法による線材化の検討 ・・・・・・・・・・・	137
	7		1	-	緒	言			137
	7		2		実	験.	方法		138
			7.		2.		1	試料の作製方法	138
			7.		2.		2	試料の評価法	138
	7		3		実	験	結果	及び考察	140
									1 10

		7		3.	1	SrTiO ₃ 単結晶基板上に作製したTBS-1223膜の特性 ··	140
		7		3.	2	Agテープ上に作製したTBS-1223膜の特性 ·····	143
		7		3.	3	異なる基板上に作製したTBS-1223膜の結晶配向性	
						及びJc値の違い	146
		7		3.	4	シングルTI-O層系超電導物質の結晶配向性と	
						輸送Jcの関係 ·····	151
7		4		まと	- め		154
<	第	7	章	の考	大寿 多	て献 >	156
							150
8	章		シ	ング	ν ルTI	-O層系超電導物質の3軸結晶配向線材の開発 ·····	157
8		1		緒言	E .		157
8		2		実態	食方法	£	158
		8		2.	1	{110}<211>集合組織を有するAgテープの作製方法 ····	158
		8		2.	2	{100}<001>集合組織を有するAgテープの作製方法 ····	158
		8		2.	3	超電導膜の作製方法 ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	158
		8		2.	4	試料の評価方法	159
8		3		実験	食結果	- 及び考察	159
		8		3.	1	{110}<211>集合組織Agテープ上に作製した	
						TB-1223膜の特性 ·····	159
		8		3.	2	{100}<001>集合組織を有するAgテープの開発	161
		8		3.	3	輸送Jc値の向上に必要な3軸配向度の見積もり	166
		8		3.	4	Agテープの{110}<211>配向度の向上	171
		8		3.	5	Agテープ上での3軸配向TB-1223膜の作製 ·····	179
		8		3.	6	Agテープ上に作製した3軸配向TB-1223膜の輸送Jc ····	185
8		4		まと	:00		187
<	第	8	章	の参	考文	(献 >	188
9	章		総	括	• •	•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••	189
1	01	章	1	謝辞	ž		192
	7 < 888 888 88 99	7 < 8 章 8 · 8 · 8 · 8 · 8 · 8 · 1 · 0 · 1 · 0 · 0 · 0 · 0 · 0 · 0 · 0	7 7 7 7 7 3 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7	7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7. 7	7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.3. 7.4 std 8.2. 8.2. 8.2. 8.2. 8.2. 8.3. 8.3. 8.3. 8.3. 8.3. 8.3. 8.3. 8.3. 8.3. 8.3. 8.3.3. 8.3.3. 8.3.3. 8.4 std 9 章 10 章	7.3.1 7.3.2 7.3.3 7.3.4 7.3.4 7.4 まとめ く第7章の参考び 8章 シングルTI 8.1 緒言 8.2.1 8.2.1 8.2.3 8.2.4 8.3.1 8.3.2 8.3.1 8.3.1 8.3.5 8.3.5 8.3.5 8.3.5 8.3.5 8.4 8.5 8.4 8.5 8.4 8.5 8.4 8.5 8.4 8.5 8.5 8.5 8.5 8.5 8.5 8.5 8.5 8.5 8.6 8.7 8.8 8.5 8.5 8.6 8.7 8.8 8.8 8.5 8.6 8.7	 7.3.1 SrTiO,単結晶基板上に作製したTBS-1223膜の特性 7.3.2 Agテーブ上に作製したTBS-1223膜の結晶配向性 及びJc値の違い 7.3.3 異なる基板上に作製したTBS-1223膜の結晶配向性 及びJc値の違い 7.3.4 シングルTI-O層系超電導物質の結晶配向性と 輸送Jcの関係 7.4 まとめ ※7章の参考文献> 8章 シングルTI-O層系超電導物質の3軸結晶配向線材の開発 8.1 緒言 8.2 実験方法 8.2.1 (110)<211>集合組織を有するAgテーブの作製方法 8.2.2 (100)<001>集合組織を有するAgテーブの作製方法 8.2.3 超電導膜の作製方法 8.3.1 (110)<211>集合組織を有するAgテーブの作製方法 8.2.4 試料の評価方法 8.3.2 (100)<001>集合組織を有するAgテーブの作製方法 8.3.3 輸送Jc値の向上に必要な3軸配向度の見積もり 8.3.4 Agテーブの(110)<211>配向度の向上 8.3.5 Agテーブの(110)<211>配向度の向上 8.3.6 Agテーブ上に作製した3軸配向TB-1223膜の輸送Jc 8.4 まとめ 9章 総括 10章 融発

第1章 序 論

第1章 序 論

1.1 本研究の背景と目的

超電導を特徴づける性質は、"電気抵抗ゼロ"と"完全反磁性"である。特 に、この"電気抵抗ゼロ"の特徴は産業応用上、大きなメリットを発揮し、様々 な実用機器が開発されている。例えば、電気抵抗ゼロは即ちエネルギーロスが ゼロであると云うことであり、発電、送電、変電、電力貯蔵に利用すれば非常 に高効率にすることが可能になる。また、電気抵抗ゼロである導体に電流を流 しても熱は一切発生しないことから、銅線を用いては作製できないような非常 に磁場の高いマグネットをコンパクトに作製することができる。この超電導マ グネットを利用した応用機器は多岐にわたり、医療診断用MRI-CT(Magnetic Resonance Imaging-Computer Tomography)、加速器、磁気浮上列車等の実用製 品が既に開発されている。現在、実用化されている機器で用いられている超電 導物質は何れも、液体ヘリウムを用いて冷却することで超電導性を発現する。 しかしヘリウムは稀少資源で高価であるだけでなく、沸点が4.2Kと非常に低 いため、十分な断熱措置が必要になる。また極低温であるために比熱が非常に 小さく、僅かの擾乱で超電導状態が急激に破れる不安定性(クエンチ)に対す る対策が必要となる。これらの制約は超電導機器の利用を極く特殊な用途に限 定している。そこで、少しでも高い超電導臨界温度(Tc)を有する超電導物質を 使用することは、超電導機器をこれらの制約条件から解放し、利用範囲の拡大 をもたらす。高温超電導物質を工業的に利用できるレベルにまで高めることが できれば、全ての超電導利用機器の動作温度を液体窒素の沸点温度(77K)にま で高めることができ、飛躍的な利用範囲の拡大が約束される。

高温超電導物質を用いた機器を開発するためには、まず、その前段階の高温 超電導線材を開発する必要がある。これまでに、Bi(Pb)-Sr-Ca-Cu-O系¹⁾の超電 導物質を中心にして精力的な研究が続けられており、既に、20K以下の極低温 或いは77K近傍の弱磁場中でのアプリケーションを実現できるレベルの臨界電 流密度(Jc)を有する線材が開発できている^{2.4)}。例えば、(Bi,Pb)₂Sr₂Ca₂Cu₃O₁₀ (Bi-2223)を使用したPIT (Powder-in-tube)線材では接続無しで1kmのもの が製造され、そのJcは77K、無磁場中で10,000A/cm²を越えるようになってき た⁴⁾。そしてこの線材を用いて、パワーリード⁵⁾、ブスバー⁶⁾、冷凍機で20K程 度に冷却して動作するマグネット⁷⁾等のアプリケーションも実用化されつつあ る。また、Bi₂Sr₂Ca₁Cu₂O₈(Bi-2212)を使用したPIT線材では、4.2K、23Tの 磁場中において110,000A/cm²のJc値が報告されており⁸⁾、超強磁場超電導マグ ネットの最内層用コイルとしての開発が進んでいる。しかしながら、実用化が 最も期待される液体窒素冷却可能な温度領域においては、Bi-2223或いは Bi-2212の何れの超電導物質を用いた線材においても、磁場中Jcが低いため⁹⁾、 応用対象が極めて限定された範囲に留まっている。それ以外の超電導物質を用 いて線材を作製しようとする研究も精力的に進められているが、何れも十分な Jcを得る状況には至っていない¹⁰⁻¹²⁾。

これまでに約100種類にものぼる高温超電導物質が発見されているが¹³⁾、応 用を目指した研究の殆どは超電導物質としてYBa₂Cu₃O₇₋₈¹⁴⁾、 (Bi,Pb)₂Sr₂Ca₂Cu₃O₁₀¹⁾、Bi₂Sr₂Ca₁Cu₂O₈¹⁾及びTl₂Ba₂Ca₂Cu₃O₁₀¹⁵⁾を用いたもの に限定されている。実用化を考えた際、Tcが液体窒素の沸点温度を越えている 事が必要であり、また物質の合成が困難であること等の理由から、これら以外 の超電導物質に関しては十分な研究が進んでいない状況にある。現在のところ、 実用化された際に最も市場ニーズの大きい、液体窒素冷却可能な温度領域で十 分な特性を有する超電導線材の開発の目処は立っていない状況である。

以上のような状況を踏まえて、本研究では、高いTcを有することが示されて いるにも拘わらず、これまでその合成の難しさから研究が立ち後れていた TI-Sr-Ca-Cu-O系(シングルTI-O層系)¹⁶⁾の超電導物質に焦点を絞って検討を 行う。まず、単相試料を作製することから始め、結晶構造をはじめとする諸物 性の決定、元素置換による実用化に適した組成の探索、線材作製に特に重要な 要因であるピンニング特性及び結晶粒界接合性の解明、そして実用線材作製の ための新しいプロセスの開発とその実証を行う。

1.2 高温超電導物質の歴史

超電導の歴史は、1911年にカマリン・オンネスが水銀の電気抵抗が4K以下

の温度で突然消失すること発見した時に始まる。以来、超電導現象を解明するための 研究が重ねられ、1957年には、BCS理論¹⁷⁾が発表されて超電導のメカニズムが理論的 に解釈されるようになった。BCS理論は、極めて整合性のとれた理論とされており、 そこから超電導転移温度(Tc)の式が導かれている。

 $Tc = 1.13 \theta_{p} exp[-1/UD(E_{e})]$ (1.1)ここで θ pはデバイ温度、Uは電子-格子-電子相互作用、D(E_F)はフェルミ準位のところ の1方向スピンの電子状態密度である。ここから、いわゆる「BCSの壁」30~40Kと いうものがでてくる¹⁸⁾。こうして「絶対温度で数十度まで冷やさないと超電導は現れ ない」と最近まで、ほとんどの研究者が考えていた。実際、カマリン・オンネス以来 75年間、Tcの最高値は僅か19度上昇しただけであった。しかも1973年のNb,Ge(Tc= 23K)の発見以来、13年間はTcの向上は見られなかった19)。ところが、1986年にベド ノルツとミューラー²⁰⁾が発見したLa_{xx}Ba_xCuO₄によってこれまでの最高のTc値は大き く破られ、超電導の新しい時代を迎えた。さらにBaをSrに置き換えることで、Tcは 35Kまで上昇し²¹⁾、液化ネオン(27.2K)が使用可能な超電導物質が出現した。そして、 1987年にはChuらによって、Tcが90KのYBa,Cu₃O_{7.8}が発見され¹⁴⁾、一気に使用温度が 液体窒素の沸点温度(77.3K)にまで達したことで、超電導の応用範囲の飛躍的な拡大が 期待されて、世界中を巻き込んだ超電導フィーバーが始まった。さらに、驚くべきス ピードでTcは上昇を続け、翌年の1988年には、Tcが110KのBi(Pb)-Sr-Ca-Cu-O系¹⁾、 125K級のTI-Ba-Ca-Cu-O系¹⁵⁾の超電導物質が相次いで発見された。その後、4年間、Tc の最高記録の更新はなかったが、TI-Sr-Ca-Cu-O系¹⁶⁾やPb-Sr-Ca(Y)-Cu-O系²²⁾の超電導物 質、(Sr, Ba)CuO₂²³⁾、(Nd, Ce)CuO₂²⁴⁾、炭素で構成されたフラーレン構造のK₃C₆₀²⁵⁾、 Rb₃C₆₀²⁶⁾等、数多くの超電導物質の発見もなされている。また最近、HgBa₂Ca₂Cu₃O₉₊₈ が発見されて、5年ぶりにTcの最高値が133.5Kに更新され270、新超電導物質探索の研 究がまた活発化している。

1.3 高温超電導物質の基礎物性

ここでは、高温超電導物質に共通な基本的な物性について取り上げ、従来の金属系 超電導物質との相違点及び特徴について説明する。

これまでに発見された高温超電導物質は銅ー酸素に加えて種々の金属イオンの組み

合わせからなり、一般的には(L³⁺, X²⁺, Y⁴⁺)_mCuO_yの組成式で表される²⁸⁾。ここで、L、 X、Yは3価、2価、4価の金属イオンであり、Cu1個に対しm個、また酸素原子がy個の 割合であるとする。非銅金属サイト(L³⁺, X²⁺, Y⁴⁺)_mは各種の金属イオンが固溶或いは秩 序配列化した構造を取り、O_yと共にCuの形式価数を決めている。La_{2-x}Ba_xCuO₄や YBa₂Cu₃O₇₋₈においては、このCuの形式価数が+2より少し大きい時に超電導が発現し ^{29.30)}、(Nd, Ce)CuO₂の超電導物質系においては+2より少し小さい時に超電導が発現す る事が報告さてている³¹⁾。

77K以上のTcを有する代表的な高温超電導物質、YBa₂Cu₃O₇₋₈(以下、YBCOと呼ぶ)、 Bi(Pb)-Sr-Ca-Cu-O系(BSCC)及びTI-Ba-Ca-Cu-O系(TBCC)の超電導物質の結晶構造 を図1.1、1.2、1.3に示した。何れの結晶構造においてもCu原子の回りを5個の酸素原 子がピラミッド型に配位した部分を有し、それらを(CuO)、(BiO)₂、(TIO)₂、(BaO)、 (SrO)等の金属イオンが秩序配列化した構造部分(以下、ブロッキング層と呼ぶ)が隔 てた結晶構造となっている。そして、超電導性はこのCuと酸素原子の部分が担ってい て、ブロッキング層はそこにキャリアを供給する役目をしていると考えられている²⁸⁾。

代表的な高温超電導物質、及び高温超電導物質群には属さないが酸化物超電導物質 である(Ba_{0.6}K_{0.4})BiO₃の物性値を表1.1に示した³⁰⁾。これより高温超電導物質の特徴とし て、上部臨界磁場(B_{c2})が非常に大きく、またコヒーレンス長(医)が短いことが分かる。 特に結晶のc軸方向のコヒーレンス長は単位結晶のc軸長より短い値となっており、高 温超電導物質の諸物理特性に大きな影響を与えているものと予想できる。

超電導物質の基本的特性の中でも、ピンニングは、実用化の観点から最も重要な特性であり、非常に早い時期から研究が行われていた。従来の金属系超電導体の常識から見て、高温超電導体を磁場中に置いたときの奇妙な振る舞いは、高温超電導物質の出現直後から指摘されている。試料の温度を変化させながら磁化を測定したとき、超電導転移温度(Tc)からある温度(T*:不可逆温度と呼ばれる)まで広い範囲で磁場履歴を示さない領域(可逆領域と呼ばれ、ピンニング力がゼロである領域)が存在すること³²、磁場中で電気抵抗を測定すると磁場の増加と共に超電導転移がブロードになること^{33、34)}、T*<T<Tcの温度領域では電気抵抗の発生が磁場(H)と電流(I)のなす角度に依存しないこと^{35、36)}(ローレンツカに無関係であるということ)等の実験結果は従来の超電導体には見られなかった新しい現象であった。これらの現象は超電導体に侵入した量子化磁束線の振る舞いに基づく現象であり、高温超電導体の



図1.1 YBa₂Cu₃O_{7-δ}超電導物質の結晶構造





図1.2 Bi-Sr-Ca-Cu-O系超電導物質の結晶構造 (組成式は(Bi, Sr)₂Sr₂Ca_{n-1}Cu_nO_{2n+4})

- 6 -



- 7

4





図1.3 Tl-Ba-Ca-Cu-O系超電導物質の結晶構造 (組成式はTl₂Ba₂Ca_{n-1}Cu_nO_{2n+4})

表1.1 酸化物超電導物質の物性

物質名	(La _{0.25} Sr _{0.75}) ₂ CuO ₄	YBa ₂ Cu ₃ O ₇	Bi ₂ Sr ₂ CaCu ₂ O ₈	Tl ₂ Ba ₂ CaCu ₂ O ₈	(Ba _{0.6} K _{0.4})BiO ₃
臨界温度 T _c (K)	38	92	85	106	30
上部臨界磁場 B _{c2} (T) · (T=0K)	125(//ab) 24(//c)	674(//ab) 122(//c)	533(//ab) 22(//c)	1400(//ab) 42(//c)	22.7
下部臨界磁場 B _{c1} (T) (T=0K)	0.007(//ab) 0.03 (//c)	0.025(//ab) 0.085(//c)	0.085(//c)	—	0.011
キャリア密度 n(cm ⁻³)	6×10 ²¹	1.5×10 ²²	3×10 ²¹	4×10^{21}	2.1×10^{22}
コヒーレンス長 $\xi_{GL}(0)(nm)$	3.2 (ξab) 0.27(ξc)	1.15(ξab) 0.15(ξc)	3.8 (ξab) 0.16(ξc)	2.8 (ξab) 0.08(ξc)	3.68
磁場侵入長 λ(0)(nm)	250	141.5±3(λab) >700(λc)	300(λab) 1.0×10 ⁵ (λc)	221(λab)	220

00

ピンニングの問題が臨界電流密度(Jc)とは別の形で現われたものである。それゆえ 多くの研究者の関心を集め、様々なモデルのもとでこれらの奇妙な現象の説明が試み らてきた。代表的な例として、Tinkhamが提唱した磁束クリープ理論³⁷⁾が挙げられる。 この理論では、通常強いピニングセンターに捕まっているために動きにくい磁束線が、 熱的に活性化されて、ピンニングしているポテンシャルの井戸を出て運動し始めると 説明している。これによって電流と磁束線の形成するローレンツ力によって磁束線が 押し流されるクリープが生じ、それに伴ってエネルギー損失が発生する。この概念自 体は新しいものではないが、高温超電導体の場合、ピンニングポテンシャルが金属系 お雷導体に比べて小さい上に、測定温度領域が高いために、顕著にこのクリープが認 められるもと考えられている。しかし、ローレンツ力の働かない条件でも同じ現象が 認められることから、このクリープ理論で高温超電導体の奇妙なピンニング現象を完 全に説明できるものではない。この他にも、フラックスフロー³⁸⁾、磁束のゆがみ³⁹⁾、 磁束のからみあい⁴⁰⁾、巨大磁束クリープ^{41,42)}、磁束グラスモデル⁴³⁾等、数多くの説明 が試みられている。また、一方では高温超電導物質のc軸方向のコヒーレンス長が極 端に短い事に注目して、磁束線の状態が従来の金属系超電導体のものと異なっている との提案がなされ44.45)、古典的なピンニングの概念以外の解釈が必要であるとの指摘 もある。いずれにしても、高温超電導物質のピンニング特性を正確に説明できる現状 にはない。

実用超電導線材を作製したとき、その線材は多数の結晶粒から構成される。それ故、 ピンニング特性に優れた超電導体を用いて超電導線材を作製しても、結晶粒界部分を 通り抜ける超電導電流の値が小さければ、超電導線材のJcは低いものとなる。この様 な理由から高温超電導物質の結晶粒界に関する研究も、実用化の観点からは非常に重 要である。従来の金属系超電導物質を使用した線材においては、コヒーレンス長が結 晶粒界部分に比べて十分に長かった故に、結晶粒界で超電導電流の通過が妨げられる ようなことはなかった。しかしながら、高温超電導物質のコヒーレンス長は非常に短 いため、結晶粒界そのものが超電導電流にとってのバリアーになる可能性がある。こ の課題に関しての報告例は少なく、超電導物質としてYBCO或いはBSCCを用いたもの に関して数例あるのみである。YBCO超電導物質においては、通常に形成される結晶 粒界は超電導電流に対してジョセフソン接合的(弱接合的)に振る舞い、粒界部分で のJcは結晶粒内のJcに比べて1桁以上も低下すること、そして粒界部分でのJc低下を 防ぐには、結晶のc軸の方向を揃えた上でa軸の方向を5度以内に揃える必要のあること が示されている⁴⁶⁾。これに対して、BSCC超電導物質の場合は、c軸が揃っていない場 合でも粒界部分でのJc劣化はそれ程深刻ではなく⁴⁷⁾、c軸の方向を揃えるのみで粒界部 分でのJc劣化を防止できるものと考えられている¹⁰⁾。

1.4 液体窒素冷却で使用する高温超電導線材の開発課題

高温超電導物質を強電分野の応用に使用する為には、磁場中での高い臨界電流密度 (Jc)を得ることが必須である。高温超電導線材は、当然ながら多結晶として作製されので、その実用線材の開発には「超電導結晶粒内のピンニング」と「結晶粒界での 良好な接合」の両方が同時に達成されねばならない¹⁰⁾。

前述のように、BSCCに関しては、結晶粒界部分でのJc劣化が少ないこと、及びc軸 を揃えることが容易であることから線材化の研究は最も進んでいる¹⁰⁾。線材化の手法 としてはPowder-in-tube法¹⁰⁾が主として採用されている。この手法を一言で述べると、

「金属パイプの中に超電導粉末を充填し、線材形状に加工した後、内部の超電導体の 粉末を焼結させる」方法である。線材の長尺化が他のプロセスに比較して格段に容易 で、経済性に優れた手法である。現状で既に「結晶粒界での良好な接合」は確保され ていて、20K以下の極低温或いは77K近傍の弱磁場中でのアプリケーションを実現で きるレベルのJcを有する線材が開発できている²⁻⁴⁾。しかしながら、実用化が最も期待 される液体窒素冷却可能な温度領域においてはピンニング力が非常に弱く、0.5T 程度の磁場が印加されただけでJcはほぼゼロになってしまう¹⁰⁾。この77K近傍 でのピンニング力の弱ささえ克服できれば、その先には大きな応用製品展開が 約束されている。それ故にBSCCにピンニングセンタを導入して磁場中でのJc を高めようとする試みは数多くなされ、これまでに20K以下の低温領域、或い は77K近傍の弱磁場中では有効なピンニングセンタも幾つか報告されている。 しかし残念ながら、77K近傍の温度領域、0.5T以上の磁場中のJcは未だに非常 に低く、実用上最も重要性が高いと考えられるこの領域で有効なピンニング方 法は見つかっていない状況にある。

YBCOに関しては、前述した結晶粒界部分でのJc劣化の問題が深刻であり、 線材化の研究は進展していない。単結晶基板の上に、スパッタリング法やレー ザー蒸着法等の薄膜的手法で作製したエピタキシャル膜では非常に高いJc値が 得られているものの、Powder-in-tube法で作製した線材のJcは77K、無磁場において さえ3000A/cm²程度と非常に低いものでしかない¹²⁾。さまざまな試みが成されてはいる ものの、結晶軸を揃えることが難しく、高いJcを有する線材が得られるには至ってい ない。

BSCC及びYBCO以外の超電導物質の線材化に関しては、TBCCに関して若干の報告 例があるが、Jcは低いレベルにとどまっている¹¹⁾。

現在のところ、何れの超電導物質を使用しても、それぞれに一長一短であり、既存 の超電導物質と既存の線材化プロセスの組み合わせでは、液体窒素冷却で使用する高 温超電導線材の開発の目処は立っていない。画期的な方法でBSCCの77K近傍でのピン ニングカを向上させるか、画期的な方法でYBCOの結晶の方向を揃えて線材を作製す るプロセスを開発するか、或いは新しい超電導物質に活路を見出すかの選択が考えら れる。

1.5 シングルTI-O層系超電導物質の現状

TI-Sr-Ca-Cu-O系(シングルTI-O層系超電導物質)の超電導物質は、BSCCやTBCCの 約3カ月後に発見されている¹⁶⁾。しかしながら、試料中に含まれる超電導相が僅かであっ たため、超電導相の存在こそ示されていたものの、結晶構造を含め、その詳細な特性 は未だ明らかになっていない⁴⁸⁻⁵⁰⁾。超電導物質を構成するTI元素の原料の、合成温度 条件下での蒸気圧が高いために蒸発して試料中に残りにくいことや、反応に時間が掛 かること等の理由で単相試料すら合成されておらず、研究は殆ど進展していない状況 にあった。

液体窒素冷却での高温超電導の実用化に関して、YBCOやBSCCを用いての研究は、 大きな困難に直面している。このような状況の下で、本研究では、これまで十分な研 究が行われてこなかったシングルTI-O層系超電導物質を選択し、実用化の可能性を検 討して行くものとする。

1.6 本研究の構成と内容

以上の観点から、本研究では、シングルTI-O系超電導物質の単相合成から始めて、 結晶構造の決定、元素置換による物質の安定化や物性値の変化等、シングルTI-O系超 電導物質に関する様々な特性の検討を行い、そして、実用超電導線材の開発に特に重 要な意味を持つピンニング特性と粒界接合性に関しては詳細な検討を行なう。その後、 シングルTI-O系超電導物質を用いた実用線材の開発に取り組むこととする。

第2章では、シングルTI-O層系超電導物質の諸特性を調べるために、 TISr₂CaCu₂O₇及びTISr₂Ca₂Cu₃O₉の単相合成を行った。そして、X線回折測定 結果を解析することによって、それらの結晶構造を決定した。またTc、酸素の 出入り等の特性を明らかにした。

第3章では、シングルTI-O層系超電導物質のベースであるTISr₂CaCu₂O₇及び TISr₂Ca₂Cu₃O₉の元素置換を行った試料を作製して結晶構造の変化を調べた。 また、低温X線回折測定を行って、格子定数の温度変化、或いは詳細な結晶構 造解析を実行した。また、価数の異なる元素によって置換を行うことで、結晶 中のCuの形式価数を変化させて、Tcの変化をしらべた。元素置換によって、シ ングルTI-O層系超電導物質の性質がどのように変化して行くかを詳細に検討し た。

第4章では、シングルTI-O層系超電導体へのピンニングセンタ導入を試みた。 溶融凝固法によって作製した試料が77Kにおいても非常に高い粒内Jcを有するこ とを見いだし、シングルTI-O層系超電導物質が高いピンニング力を有する、実用 線材作製に有望な候補となることを明らかにした。

第5章では、種々の高温超電導物質の単結晶、及び元素置換によってキャリア濃度 を変化させた焼結体試料を用いて、不可逆磁場の温度依存性を測定し、高温超電導体 におけるピンニングカの支配因子について検討した。高温超電導体のピンニングカ は、ピンニングセンタよりはむしろ、物質そのものの性質による部分が非常に 大きく、特に超電導CuO面間距離と非超電導ブロッキング層部分のキャリア濃 度が重要なパラメータであることを明らかにした。

第6章では、Powder-in-tube法による超電導線材の作製を試みた。しかしな がら、Powder-in-tube法では粒界弱接合の問題を解決できないため磁場中の輸送Jc が低いレベルに止まり、シングルTI-O層系超電導物質を用いた実用線材の作製に は新しい線材作製プロセスが必要であることを明確にした。 第7章では、新しい線材作製プロセスの開発を試みた。将来の実用線材作製を考 慮して連続的、高速成膜が可能である常圧下の成膜法であるスプレーパイロリシス法 に取り組み、膜作製手法はそのものは非常に優れたプロセスであるを示した。また、 シングルTI-O層系超電導物質の輸送Jcは結晶の配向度に強く依存している事を見いだ し、結晶粒界部分の弱接合を克服して実用線材に要求されるレベルの高い輸送Jcを得 るためには、c軸配向を達成するだけでは不十分で、3軸配向が必要であることを明 らかにした。

第8章では、液体窒素冷却で使用する実用線材作製の基本プロセスを確立した。ま ず、基材として使用する{100}<001>集合組織を有するAgテープを開発し、そし てこのAgテープの上にスプレーパイロリシス法でシングルTI-O層系超電導物質膜を 作製して、液体窒素冷却、磁場中においても実用レベルの輸送Jcが得られること を実証した。

第9章では、本研究で得られた結果を総括し、結論とした。

<第1章の参考文献>

- 1) H. Maeda, Y.Tanaka, M. Fujimoto, and T. Asano, Jpn. J. Appl. Phys. 27(1988)L209.
- K. Osamura, S. Ochiai and T. Murayama, Advances in Superconductivity V, Eds. Y. Bando and H. Yamauchi, Springer-Verlag, Tokyo, 1993, p.689.
- J. Shimoyama, N. Tomita, T. Morimoto, H. Kitaguchi, H. Kumakura, K. Togano, H. Maeda, K. Nomura and M. Seido, Jpn. J. Appl. Phys. 31(1992)L1328.
- H. Mukai, K. Ohkura, N. Shibuta, T. Hikata, M. Ueyama, T. Kato, J. Fujikami, K. Muranaka and K. Sato, Advances in Superconductivity V, Eds. Y. Bando and H. Yamauchi, Springer-Verlag, Tokyo, 1993, p.679.
- K. Yamamoto, M. Takahashi, Y. Yamada, T. Masegi, H. Onoda, T. Kuriyama, H. Nakagome, M. Nakade, T. Okuma and T. Hara, Advances in Superconductivity VII, Eds. K. Yamafuji and T. Morishita, Springer-Verlag, Tokyo, 1995, p.1239.
- T. Kato, N. Shibuta, K. Sato, T. Isono, T. Ando and H. Tsuji, Advances in Superconductivity V, Eds. Y. Bando and H. Yamauchi, Springer-Verlag, Tokyo, 1993, p.1243.
- M. Ueyama, K. Ohkura, S. Kobayashi, K. Muranaka, T. Kaneko, T. Hikata, K. Hayashi and K. Sato, Advances in Superconductivity VII, Eds. K. Yamafuji and T. Morishita, Springer-Verlag, Tokyo, 1995, p.847.
- M. Okada, K. Tanaka, J. Sato, S. Awaji and K. Watanabe, Jpn. J. Appl. Phys., 34(1995)4770.
- H. Piel, D. Busch, B. Fischer, B. Lehndorff and R. Theisejans, Advances in Superconductivity VII, Eds. K. Yamafuji and T. Morishita, Springer-Verlag, Tokyo, 1995, p.757.
- 10) 熊倉浩明、前田弘:応用物理 第62卷(1993)455.
- 11) 清藤雅宏、細野史一、相原勝蔵:低温工学 27(1992)70.
- M. Okada, A. Okayama, T. Morimoto, T. Matsumoto, K. Aihara and S. Matsuda, Jpn. J. Appl. Phys. 27(1988)1429.
- 13) 岸尾光二、下山淳一、北沢宏一:応用物理 第63卷(1994)332.
- 14) M. K. Wu, J. R. Ashburn, C. J. Torng, P. H. Hor, R. L. Meng, L. Gao, Z. J. Huang, Y.

Q. Wang, and C. W. ChuÅFPhys. Rev. Lett. 58(1987)908.

- 15) Z. Z. Sheng and A. M. Hermann, Nature 332(1988)138.
- 16) T.Nagashima, K.Watanabe, H.Saito and Y.Fukai: Jpn.J.Appl.Phys. 27(1988)L1077.
- 17) J. Bardeen, L. N. Cooper and J. R. Schrieffer, Phys. Rev. 108(1957)1175.
- 18) 井原秀雄、戸叶一正:超伝導材料、東京大学出版会、1987、p.17.
- 19) 一ノ瀬昇、太刀川恭治、山香英二:高温超伝導入門、1984、pp.2-5.
- 20) J.G Bednorz and K.A.Muller:Z.Phys.B 64(1986)189.
- K. Kishio, K.Kitazawa, S. Kanbe, I.Yasuda, N.Sugii, H.Takagi, S.Uchida, K. Fueki, and S. Tanaka, Chem. Lett. (1987)429.
- A. Tokiwa, T. Oku, M. Nagoshi, M. Kikuchi, K. Hiraga and Y. Shono, Physica C 161(1989)459.
- 23) M. Takano, M. Azuma, Z. Hiroi, Y.Bando and Y. TakedaAFPhysica C 176(1991)441.
- 24) J. B. Torrance, Y. Tokura, A. I. Nazzal, A. Bezinge, T. C. Huang and S. S. Parkin, Phys. Rev. Lett. 61(1988)1127.
- 25) A. F. Hebard, M. J. Rosseinsky, R. C. Haddon, et. al., Nature 350(1993)600.
- 26) K. Holczer, et al., Science 252(1991)1154.
- 27) A. Schilling, M. Cantoni, J. D. Guo and H. R. Ott, Nature 363(1993)56.
- 28) 十倉好紀: 固体物理 第25卷(1990)618.
- 29) 北沢宏一、岸尾光二:応用物理 第57巻 (1988) 1644.
- 30) 低温工学協会:超伝導、極低温ハンドブック、オーム社、1993、p.1104.
- 31) 寺倉清之:固体物理 第25卷(1990)672.
- 32) K. A. Muller, M. Takashige and J. G. Bednorz: Phys. Rev. Lett. 58(1987)1143.
- 33) N. Kobayashi, K. Oh-ishi, T. Sasaoka, M. Kikuchi, T. Sasaki, S. Murase, K. Noto, Y. Syono and Y. Muto: Jpn. J. Appl. Phys. 56(1987)1309.
- 34) Y. Iye, T. Tamegai, H. Takeya and H. Takai: Jpn. J. Appl. Phys. 26(1987)L1057.
- K. Kitazawa, S. Kambe, M. Naito, I. Tanaka and H. Kojima, Jpn. J. Appl. Phys. 28(1989)L555.
- 36) K. Kadowaki, Physica C 185-189(1991)1811.
- 37) M. TinkhamÅFPhys. Rev. Lett. 60(1988)2202.
- 38) 小林典男:固体物理、25(1990)139.

- 39) J. P. Clem: J. Low Temp. Phys. 38(1980)353.
- 40) D. R. Nelson: Phys. Rev. Lett. 60(1988)1973.
- 41) T. K. Worthington, W.J. Gallapher and T. R. Dinger, Phys. Rev. Lett. 59(1987)1160.
- 42) Y. Yesurun and A. P. Malozemoff: Phys. Rev. Lett. 60(1988)2202.
- 43) M. P. A. Fisher: Phys. Rev. Lett. 62(1989)1415.
- 44) P. H. Kes, J.Aarts, V.M.Vinokur and C. J. van der Beek, Phys. Rev. Lett. 64(1990)1063.
- 45) J. R. Clem, Physical Review B 43(1991)7837.
- 46) D. Dimos, P. Chaudhari and J. Mannhart, Phys. Rev. B 41(1990)4038.
- 47) M. Okada, K. Tanaka and Y. Kamo, Jpn. J. Appl. Phys. 32(1993)2634.
- 48) Z. Z. Cheng, A. M. Hermann, D. C. Vier, S. Schultz, S. B. Oseroff, D. J. George and R. M. Hazen, Phys. Rev. B 38(1988)7074.
- W. L. Lechter, M. S. Osofsky, R. J. Soulen, V. M. LeTourneau, E. F. Skelton, S. B. Qadri, W. T. Elam, H. A. Hoff, R. A. Hein, L. Humphreys, C. Skowronek, A. K. Singh, J. V. Gilfrich, L. E. Toth and S. A. Wolf, Solid State Comm. 68(1988)519.
- S. Matsuda, S. Takeuchi, A. Soeta, T. Suzuki, K. Aihatra and T. Kamo, Jpn. J. Appl. Phys. 27(1988)2062.

第2章 シングルTI-O層系超電導物質 の合成、結晶構造及び諸特性

第2章 シングルTI-O層系超電導物質の合成、 結晶構造及び諸特性

2.1 緒言

高温超電導体の研究は、1986年に発見されたTcが約30KのLa-Ba-Cu-O系超 電導物質に始まり¹⁾、1987年にはTcが92KのY-Ba-Cu-O系超電導物質が発見さ れた²⁾。このTcが液体窒素の沸点温度(77K)を越える超電導物質の出現によ り、幅広い分野への超電導応用の可能性が開け、実用化に向けて全世界で激し い開発競争が展開されている。これまでに発見された高温超電導物質として先 の2例の他に、Bi(Pb)-Sr-Ca-Cu-O系^{3,4)}(Tc≒110K)、Tl-Ba-Ca-Cu-O系^{5,6)} (Tc≒120K)、Tl-Sr-Ca-Cu-O系⁷⁾(Tc≒100K)、Tl(Pb)-Sr-Ca-Cu-O系⁸⁾ (Tc≒120K)で高超電導物質が確認されている。これらの中で、本研究で取 り扱うTl-Sr-Ca-Cu-O系以外の超電導物質に関しては既に単相として合成がさ れており、結晶構造の詳細も明らかなって、臨界温度その他の物性についても 多くの報告がなされている⁹⁻¹²⁾。しかしながら、Tl-Sr-Ca-Cu-O系については少 なくとも2種類の超電導物質相が存在することは示されているが、単相として 合成された例もなく、結晶構造すら明らかになっていない。

本章では、TI-Sr-Ca-Cu-O系の2つの超電導物質の単相合成を行い、Tcを明 らかにする。そして室温、及び低温で粉末X線回折測定を実施し、データをリー トベルト法¹³⁾で解析することで詳細な結晶構造を決定する。また、Y-Ba-Cu-O 系超電導物質においては顕著であった、結晶からの酸素の出入りを調べた。

2.2 実験方法

2.2.1 試料の合成方法

試料の合成は、固相反応法によって行った。出発原料としては市販の純度99 %のTl₂O₃、SrO、CaO純度99.9%のCuOを使用した。出発原料としてSrCO₃、 CaCO₃を用いた場合、これら炭酸塩が非常に安定であるため、超電導物質の生 成反応が現実的な時間内に進行しなかったので、本研究ではSrO、CaOを用いている。ただし、これらの原料塩は保管中に大気中の水分や二酸化炭素を吸収している恐れがあるため、純酸素中で950℃で48時間以上焼成した後、試料の合成に使用した。

合成の手順を図2.1に示す。Tl₂O₃以外の原料を陽イオンの比が所定の割合に なるように秤量、めのう製の遠心ボールミルで30分混合、アルミナ製ルツボに 入れて、合成空気(20%酸素、80%窒素)フロー中で900℃にて10時間焼成す る。この操作を2回繰り返した後、この前駆体粉末に所定量のTl₂O₃を加え、遠 心ボールミルで30分混合する。この混合粉末を、直径30mm、厚さ1mmのペレッ ト状に圧粉成型し、これと同組成で重量約10倍量の粉末と共にすり合わせの蓋 のついたアルミナ製ルツボに入れて、合成空気(20%酸素、80%窒素)フロー 中で所定温度、所定時間の熱処理を行った後、室温まで炉冷した。また必要に 応じて、最終熱処理後のペレット状試料を再び粉砕、ペレット状に圧粉成型し、 先のTl₂O₃を加えた焼成前の混合粉末と共に蓋付きルツボに入れて熱処理するこ とを繰り返し行った。

TIを含む超電導物質を構成する際、最も問題となるのは、熱処理時に起こる 試料からのTIの蒸発損失である。本研究では試料からのTIの蒸発損失を抑制す るため、図2.2に示すように試料と同じ組成を持つ粉末をペレット状試料の回 りに配置することで、試料周辺に部分的な擬平衡状態を与え、長時間の熱処理 を可能とした。

2.2.2 測定方法

試料中の結晶相の同定を行うため粉末 X 線回折(θ-20スキャン)を行った。 装置は理学電機製RU-2000型 X 線回折装置を使用した。測定にはCu Kα線を用 い、ターゲット加速電圧40kV、電流30mA、ゴニオメーターの走査は0.04度ご とのステップスキャンとした。

作製した試料の組成はICP (Inductively Coupled Plasma Spectrometer)法に よって決定した。

試料からの酸素の離脱は、図2.3に概略を示す装置を用いて、以下の手順で



図2.1 試料の作製手順



図2.2 TI蒸発損失防止の為の熱処理方法



図2.3 試料からの離脱酸素を測定する装置の概略図

測定した。まず試料を加熱する前に、試料室、配管系及び容器を10⁻⁶Torr以下 に真空排気しておく。次に、試料を所定温度まで加熱して容器内部の圧力が定 常になるのを確認し、圧力を測定して、試料からの発生ガスの全量を把握する。 質量分析計で放出ガス中にしめる酸素の割合を調べて、試料からの全放出酸素 量を決定した。

試料の電気抵抗測定は、1mm x 1mm x 25mmの大きさに試料を切り出し、直流4端子法によって行った。測定電流密度は100mA/cm²とした。電圧端子間距離は5mmとし、銀ペーストで試料に銀線を付け、400℃で1時間焼き付けることで接触抵抗を低減した。また、試料の磁化率を交流磁化率法で評価した。

2.2.3 結晶構造解析

単相試料として得られた超電導物質の結晶構造を解析するため粉末 X 線回折 (θ-20スキャン)を行った。装置は理学電機製RU-2000型 X 線回折装置を使 用した。測定にはCu Kα線を用い、ターゲット加速電圧40kV、電流30mA、ゴ ニオメーターの走査は0.04度ごとのステップスキャンとした。結晶構造の解析 には、リートベルト解析用プログラム"RIETAN"¹⁴⁾を使用した。

2.3 実験結果及び考察

2.3.1 TISr,CaCu,O,の単相合成

TI-Ba-Ca-Cu-O系、TI-Sr-Ca-Cu-O系及びTI-Pb-Sr-Ca-Cu-O系のこれまでの研究より、この系ので超電導を示す物質相の一つをTISr₂CaCu₂O₇であろうと予想した。

まず、熱処理時間を3時間として、熱処理温度を変化させて焼結体試料を作 製した。図2.4に、870℃、880℃、890℃、900℃で熱処理した試料の粉末X線 回折パターンを示す。図中、○印を付けたピークは格子定数がa=3.8Å、 b=12.1Åの正方晶からの回折線であるとして指数付けできるものである。何れ の熱処理温度においても、単相の試料を得ることはできず、複数の結晶相が混



回折強度(a.u.

回折角2θ (度)

図2.4 熱処理温度を変えて作製したTlSr₂CaCu₂O_x
 試料の粉末X線回折測定結果



回折角20 (度)

 図2.5 熱処理温度870℃で、熱処理時間を変えて 作製したTlSr₂CaCu₂O_x試料の粉末X線回折 測定結果



回折角20(度)

図2.6 温度900℃で、13時間熱処理した試料の 粉末X線回折測定結果 在していることが分かる。TI-Ba-Ca-Cu-O系及びTI-Pb-Sr-Ca-Cu-O系において は、1時間程度の熱処理時間で単相試料が得られているが、TI-Sr-Ca-Cu-O系 ではこれらの系と異なる何らかの要因で、超電導相の生成反応速度が遅く、系 がまだ十分に平衡に達していない可能性が残る。

そこで、次に870℃、900℃で熱処理した試料に、更に熱処理を追加した。図 2.5(a)は870℃で3時間熱処理した試料を再度粉砕し、ペレット状に圧粉成型後、 更に870℃で10時間熱処理を追加した試料の粉末X線回折パターンを示す。↓ を付けた小さなピークは指数付けできない回折線である。図2.5(b)には、(a)の 試料を更に粉砕、圧粉成型、870℃で20時間熱処理を追加した試料の粉末X線 回折パターンを示す。20=25度付近に、極僅かな異相からの回折線が見られる が、試料はほぼ単相であることが分かる。試料の組成分析結果は、モル比で Tl:Sr:Ca:Cu=0.95:2.0:1.0:2.0であった。このことから、試料は化学組成が TlSr,CaCu,O,で表される物質のほぼ単相であることがわかる。

図2.6に、900℃で3時間熱処理した試料を、更に10時間熱処理した試料の粉 末×線回折パターンを示す。図2.5の結果と比較すると、TISr₂CaCu₂O₇の生成が 進行している様に見える。しかし、図2.4(a)と比較してTISr₂CaCu₂O₇の生成割合 は少ない。同じ13時間の熱処理を行った場合、870℃での熱処理より900℃での 熱処理の方が生成速度が早くなる筈であるから、900℃においてTISr₂CaCu₂O₇単 相は平衡相ではないことが分かる。従って、熱処理温度を上げることによって、 TISr,CaCu₂O,単相試料の合成時間の短縮を図ることは困難であることが分かる。

この様に、生成反応速度が遅く、試料合成に長い熱処理時間を必要とすることが、これまで単相試料の合成を困難にしていた理由であると考えられる。今回、合成空気中で870℃で33時間、途中で3回の粉砕工程を入れることで、初めてTISr₂CaCu₂O₇を単相試料として合成することに成功した。

2.3.2 TlSr₂CaCu₂O₂の結晶構造解析

2.3.1でTISr₂CaCu₂O₇の単相試料が得られたので、リートベルト法により、結晶構造を決定した。本研究で使用した解析プログラム"RIETAN"では、観測値と計算値の一致の良さを表す尺度として次のRf因子を計算している。

 $Rf = \frac{\Sigma | [I_k(obs)]^{1/2} - [I_k(cal)]^{1/2}|}{2}$

 $\Sigma [I_k(obs)]^{1/2}$

I_k(obs): k番目の反射の積分強度の観測値

I_k(cal): k番目の反射の積分強度の計算値

通常この値が5%以下であれば、計算結果はほぼ正しい結晶構造に収束していると考 えられている。

···· (2.1)

リートベルト解析を実行する際には結晶構造の概略を仮定し、初期値として入力す る必要がある。格子定数は、2.3.1の結果よりa=3.8Å、c=12.1Åを用い、各原子の 初期座標の位置は透過型電子顕微鏡(TEM)の格子像の観察結果を参考に設定した。結 晶の対称性、空間群は、電子線回折結果から絞り込んだ。熱振動パラメータ(B)は等方 的であるとし、酸素の熱振動パラメータはどのサイトでも同じ値を持つものとして取 り扱った。

図2.7に試料の(100)方向から観察した格子像及び電子線回折結果を示す。格子像より、c軸方向に約12Åの周期で金属原子が並んでいることが分かる。また、電子線回 折結果は、消滅している回折点はなく結晶は単純格子であることを示している。

表2.1に、TISr₂CaCu₂O₇の単相試料の粉末X線回折測定結果をリートベルト法によっ て解析した結果を示す。結晶構造は空間群P4/mmmに属し、a軸長3.7859(1)Å、c軸長 12.104(1)Åであった。図2.8に測定データ(黒い点)、解析結果から計算したシュミュレー ションパターン(実線)とその両者の差(Δ Y)を示す。両者は非常に良く一致しているこ とが分かる。また、Rf因子は3.8%と十分に低い値となっており、これらのことから解 析は十分に正しい値に収束しているものと考えられる。図2.9に解析結果を基に描いた 結晶構造モデルを示す。TIBa₂CaCu₂O₇と同様の構造であることが分かる。O(2)及び O(3)がそれぞれSr、Cuと同じ平面上にはなく、O(2)-Sr-O(2)、O(3)-Cu-O(3)の結合角度 が180度ではないことが特徴的である。

席占有率(g)の解析結果からは、Sr及びCu原子サイトには特に欠損はなかった。酸素の原子散乱因子は他の原子に比べてかなり小さいため、g値を正確に決定することは困難である。酸素原子のg値を精密化したところ0.9から1.1の範囲であったので、本解析では酸素サイトに特に欠損はないものと考え、それ以後g(O)=1.0として取り扱った。

Caサイトの席占有率は最初1.45と計算されたが、このことはCaサイトに原子散乱因



奚2.7

				R	Rf = 3.8%	
Atom	Site	x	у	Z	$B(Å^2)$	g
Tl(1)	1b	0	0	0.5	2.9(3)	1
Sr	2h	0.5	0.5	0.2872(4)	0.5(3)	1
Ca	1c	0.5	0.5	0	0.3(3)	0.86(1)
Tl(2)	1c	0.5	0.5	0	0.3	0.14
Cu	2g	0	0	0.138(1)	0.3(2)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.3(6)	1
O(2)	2g	0	0	0.333(4)	0.3	1
O(3)	4i	0	0.5	0.129(3)	0.3	1

表2.1 TISr₂CaCu₂O₇の結晶構造解析結果

a = 3.7859(Å), c = 12.104(Å)

表2.2	TISr2Ca2Cu2C)。の最近接原子間の距離(Å))

_			
	Tl(1) - O(1)	2.68
	Tl(1) - O(2)	2.05
	Sr	- O(1)	2.58
	Sr	- O(2)	2.73
	Sr	- O(3)	2.67
	Ca	- O(2)	2.47
	Cu	- O(2)	2.31
	Cu	- O(3)	1.90
-			




図2.9 TlSr₂CaCu₂O₇の結晶構造モデル

子のより大きな原子が入っていることを示している。Ca原子サイトにTI原子が一部置換していると考えて解析すると、このサイトの席占有率はg(Ca)=0.86、g(Tl)=0.14となった。Sr或いはCu原子が置換していると考えたところ、g(Ca)=0.5、g(Sr)=0.5、或いはg(Ca)=0.5、g(Cu)=0.5と計算された。席占有率が負の値となることは物理的に意味がないので、Cu原子が置換しているようなことは考えにくい。Ca原子の50%をSr原子が置換していると考えることは、組成分析結果と大きく食い違いを生じる。従って、CaサイトにはTI原子が14%程度置換していると考えるのが妥当であろう。図2.10に、TIとCaの相互置換を考慮した出発組成TI_{1+x}Sr₂Ca_{1-x}Cu₂O₇(x=-0.2~0.2)で2.3.1と同様にして作製した焼結体試料の粉末 X線回折測定結果を示す。図中、▽印は異相からの回折ピークである。x=0.0及び0.1の場合には単相試料が得られ、x=-0.1或いは0.2の時にはTISr₂CaCu₂O₇以外の結晶相が認められる。このことからも、CaサイトにはTI原子が一部置換していると考えるのは妥当であろう。

解析より求まる見かけの散乱因子に関してgとBは相補的であるので、粉末X線回折 測定データを使っての解析からのみではBを決定することは難しい。本研究の計算結 果では、Sr、Ca、Cu、OサイトのBの値はリーズナブルな値に収束しているが、TIサイ トのB=2.9は熱振動と考えるには少し大きすぎる値に収束しており、別の解釈が必要 である。

表2.2に、解析結果から計算した各金属原子と酸素原子間の距離を示す。TI(1)とO(1) の距離が2.677 Åと、TI₂O₃におけるTI-O結合距離2.20~2.32 Å^{15,16)}よりも長くなってい ることが特徴的であるが、これがTIサイトの異常に大きな熱振動パラメータBの遠因 であろうと推測される。これに関しては次章で低温 X 線回折データを使用して検討を 行う。高いTc(77 K以上)を示す酸化物超電導物質の結晶構造に特徴的なCuと酸素のピ ラミッド構造の部分、即ちCuとO(2)及びO(3)の距離はそれぞれ2.31、1.90 Åであり、 YBa₂Cu₃O₂₆の場合の値¹⁷⁾2.30及び1.93、1.96 Åと比較してかなり近い値となっている。

TISr₂CaCu₂O₇とYBa₂Cu₃O₇₋₈は非常に良く似た結晶構造をしている。即ち、 TISr₂CaCu₂O₇のCaをYで、Srを同じアルカリ土類のBaで、そしてTIをCuで置換してO(1) を(0.5, 0.5, 0.5)の位置から(0, 0.5, 0.5)に少し移動すればYBa₂Cu₃O₇₋₈の結晶ができる。 そして、酸化物超電導性の鍵を握ると考えられているCuと酸素のピラミッド構造の部 分は両者でほとんど同じである。この様なことから、TISr₂CaCu₂O₇においても YBa₂Cu₃O₇₋₈と同様なTc~90K程度の超電導性が期待できるものと予想される。



図2.10 出発組成Tl_{1+x}Sr₂Ca_{1-x}Cu₂O₇として作製した 焼結体試料の粉末X線回折結果

2.3.3 TISr, CaCu, O, 結晶からの酸素の出入りと臨界温度(Tc)

Y-Ba-Cu-O系の超電導物質YBa₂Cu₃O₇₋₈においては、結晶からの酸素の出入りが非常に容易に起こり(0 \leq \delta \leq 1)、またその酸素量の変化によって、超電導臨界温度(Tc)は非常に大きく変化した^{9,18)}。TlSr₂CaCu₂O₇においても、同様のことが起こるか否かを調べた。

図2.11に、試料を各温度に保持した時に1molのTISr₂CaCu₂O₇から放出される酸素量 を、保持温度に対してプロットしたものを示す。比較の為、YBa₂Cu₃O_{7.8}について行っ た同様の測定の結果を併記しておく。400℃あたりから徐々に酸素の離脱が始まり、 アニール温度の上昇とともに酸素放出量は増加してゆく。測定後の試料の粉末X線回 折測定結果から、700℃以上でアニールした試料には分解が生じていることが確かめ られ、700℃以上での急激な酸素放出は、TISr₂CaCu₂O₇の分解によるものであることが 分かった。図2.12に、それぞれの温度における酸素欠損量δを示す。600℃における欠 損量δは0.075であり、YBa₂Cu₃O_{7.8}に比較して、酸素の出入りは非常に少ないことが分 かる。

図2.13に、2.3.1 で作成したままの焼結体試料、及び真空中600℃でアニールした 試料の電気抵抗の温度依存性を示す。作成したままの焼結体試料、真空中600℃でア ニールした試料のどちらにおいても、室温から4.2Kまで連続的に抵抗が減少してゆき、 電気抵抗の不連続な挙動は観測されなかった。また、交流帯磁率の測定を行ったが、 何れの試料に関しても4.2Kまで反磁性シグナルは検出されなかった。これらのことか ら、空気中で作成したTISr₂CaCu₂O₇、及びそれを真空中でアニールしたTISr₂CaCu₂O₇₋₆ は、超電導性を示さないことが分かる。

TISr₂CaCu₂O₇の結晶構造はYBa₂Cu₃O_{7.8}に良く似ているにもかかわらず、4.2Kまで超 電導性を示さなかった。この理由であるが、TISr₂CaCu₂O₇が理想的な結晶構造通りの 組成を有しているとすれば、TI、Sr、Ca、Oの原子価をそれぞれ+3価、+2価、+2価、 -2価と考えるとCuの見かけの原子価は+2.5価となり、上記の酸素の欠損及び14%のTI の部分置換を考慮しても、+2.36価である。 $(La_{1-x}Sr_x)_2CuO_{4-d}$ に於いて、Tcが置換率xに よって変化するが、これはCuの原子価の変化によるものであると解釈されている^{9,19)}。 従って、TISr₂CaCu₂O₇が超電導性を示さない理由は、Cuの見かけの原子価が高すぎる ためであって、これを適切な値まで低下させれば超電導性が発現すると考えることが



図2.11 各温度でのTlSr₂CaCu₂O₇からの酸素の離脱量



図2.12 各温度におけるTlSr₂CaCu₂O_{7-δ} からの酸素欠損量δ



図2.13 TISr₂CaCu₂O_{7-δ}の電気抵抗の温度依存性

可能である。この点に関して、次章ではCuの見かけの原子価を下げる為に元素置換を 行った結果を示す。

2.3.4 TISr₂Ca₂Cu₃O₀の単相合成

TI-Ba-Ca-Cu-O系、TI-Sr-Ca-Cu-O系及びTI-Pb-Sr-Ca-Cu-O系のこれまでの研 究より、この系で超電導を示すもう一つの物質相はTISr₂Ca₂Cu₃O₉であろうと予想 した。

まず最初の合成温度として、2.3.1で述べた経験をもとに850℃を選んだ。 TISr₂Ca₂Cu₃O₉はTISr₂CaCu₂O₇よりも大きなユニットセルを有すると予測されること から、その安定領域も少し低温側にずれるものと考えた。図2.14に、850℃で、 10時間、20時間、70時間熱処理した試料の粉末 X 線回折パターンを示す。図中、 〇印を付けたピークは格子定数がa=3.8 Å、b=15.3 Åの正方晶からの回折線で あるとして指数付けできるものであり、▼印を付けたピークはTISr₂CaCu₂O₇から の回折線、■印を付けたピークはそれ以外のものである。熱処理時間が長くな るに従って、〇印を付けたピーク群の割合が増し、単相化が進んで行くことが 分かる。70時間熱処理を行った焼結体試料の組成を分析したところ、モル比で TI:Sr:Ca:Cu=0.85:2.0:2.0:3.0であった。従って、〇印を付けたピークは TISr₂Ca₂Cu₃O₉からのものであって、70時間熱処理の試料ではTISr₂Ca₂Cu₃O₉が大部 分を占めているものと考えられる。熱処理時間を最大200時間まで行ったが、 70時間熱処理の結果から改善はされなかった。また、熱処理温度を20℃上下さ せた830℃、870℃で10時間の熱処理を行ったが、何れの場合もTISr₂Ca₂Cu₃O₉は 生成しなかった。

以上のことから、合成空気中でTISr₂Ca₂Cu₃O₉を合成できる温度範囲は非常に狭 く、そして合成に非常な時間が掛かることが分かる。本研究で試料合成に採用 した固相反応法では現実的は時間内に単相試料を合成することは非常に困難で あると考えられ、現在までのところ、本研究以上の高い体積率でTISr₂Ca₂Cu₃O₉を 合成した報告はない。本研究では、TISr₂Ca₂Cu₃O₉が大部分を占める焼結体試料を 作製することに成功したが、単相には至らなかった。とりあえず、TISr₂Ca₂Cu₃O₉ 相の結晶構造、超電導特性等を評価するには十分であろうと思われるが、今後



図2.14 熱処理温度850℃で、熱処理時間を変えて 作製した試料の粉末X線回折測定結果 より単相化を図るには合成雰囲気の検討等を行う必要があろうと考える。

2.3.5 TISr,Ca,Cu,O。の結晶構造解析

2.3.4でTISr₂Ca₂Cu₃O₉を含む割合の多い焼結体試料が得られたので、リートベルト法による結晶構造の解析を試みた。

図2.15に試料の(100)方向から観察した格子像及び電子線回折結果を示す。格子像より、c軸方向に約15Åの周期で金属原子が並んでいることが分かる。また、電子線回 折結果は、消滅している回折点はなく結晶は単純格子であることを示している。解析 の初期値として、格子定数は、2.3.4の結果よりa=3.8Å、b=15.3Åを用い、各原 子の初期座標の位置は透過型電子顕微鏡(TEM)の格子像の観察結果を参考に、また2. 3.2での解析結果を基に、TISr₂CaCu₂O₇の歪んだCuO面の間にもう1枚のCuO平面が挿 入された構造を仮定して設定した。結晶の対称性、空間群は、TISr₂CaCu₂O₇と同じで あると考えた。

本解析に使用した試料はTISr₂Ca₂Cu₃O₉以外の結晶相を含むため、それらの未同定 相からの回折ピークを削除してから解析を実行した。また、Rf因子に与える重みの小 さいパラメータを決定するのは困難であるため、酸素原子の席占有率(g)、熱振動パラ メータ(B)やTI、Sr、Ca、Cuの熱振動パラメータはTISr₂CaCu₂O₇と同じであると仮定し て、解析を実行した。

図2.16に測定データ(黒い点)、解析結果から計算したシュミュレーションパターン (実線)とその両者の差(Δ Y)を示す。両者は良く一致していることが分かる。また、Rf 因子は7.76%と十分に低い値となっており、これらのことから解析は基本的には正し い値に収束しているものと考えられる。表2.3に、TISr₂Ca₂Cu₃O₉の解析結果を示す。カッ コ内の値は標準偏差である。結晶構造は空間群P4/mmmに属し、a軸長3.8093(3) Å、c 軸長15.273(2) Å であった。図2.17に解析結果を基に描いた結晶構造モデルを示す。 TISr₂CaCu₂O₉の場合と同様に、O(2)及びO(3)がそれぞれSr、Cu(2)と同じ平面上にはなく、 O(2)-Sr-O(2)、O(3)-Cu-O(3)の結合角度が180度ではないことが特徴的である。O(4)は Cu(1)と同一平面上に存在し、TISr₂Ca₂Cu₃O₉はTISr₂CaCu₂O₇の歪んだCuO面の間にもう1 枚のCuO平面が挿入された結晶構造であることが分かる。

表2.4に、解析結果から計算した各金属原子と酸素原子間の距離を示す。各金属原子





図2.16 TISr₂Ca₂Cu₃O₉₋₈構造解析結果と測定データの比較

(イベウス) 敦厳祇回

Atom	Site	x	у	Z	B(Å ²)	g		
Tl	11	0	0	0.5	2.9	1		
Sr	2h	0.5	0.5	0.334(2)	0.5	1		
Ca	2h	0.5	0.5	0.199(3)	0.3	1		
Cu(1)	1b	0	0	0	0.3	1		
Cu(2)	2g	0	0	0.215(2)	0.3	1		
O(1)	4n	0.5	0.5	0.5	0.3	1		
O(2)	2g	0	0	0.363(11)	0.3	1		
O(3)	4i	0	0.5	0.199(8)	0.3	1		
O(4)	1e	0	0.5	0	0.3	1		

表2.3 TlSr₂Ca₂Cu₃O₉の結晶構造解析結果

表2.4

TlSr₂Ca₂Cu₃O₉の最近接原子間の距離(Å)

Tl	- O(1)	2.69
Tl	- O(2)	2.09
Sr	- O(1)	2.54
Sr	- O(2)	2.73
Sr	- O(3)	2.81
Ca	- O(3)	2.38
Ca	- O(4)	2.50
Cu(1)) - O(4)	1.90
Cu(2)) - O(2)	2.26
Cu(2)) - O(3)	1.90



図 2.17 TlSr₂Ca₂Cu₃O₉の結晶構造モデル









と酸素原子の距離は、表2.2のTISr₂CaCu₂O₇のものと近い値となっていることが分かる。

2.3.6 TlSr,Ca,Cu,O,の臨界温度(Tc)

TISr₂CaCu₂O₇からの酸素の離脱は、図2.12に示したように非常に小さい。そして TISr₂Ca₂Cu₃O₉の結晶構造はTISr₂CaCu₂O₇の歪んだCuO面の間にもう1枚のCuO平面が挿 入された結晶構造である。CuO平面から酸素が容易に離脱するとは考えにくいので、 TISr₂Ca₂Cu₃O₉からの酸素の離脱もやはり非常に小さく、試料間で酸素量のバラツキ はないものと推測できる。従って、本研究で合成した試料のTcは、TISr₂Ca₂Cu₃O₉の 一般的なTc値を与えるものと考える。

図2.18に、2.3.5で結晶構造解析に使用した試料の電気抵抗の温度依存性 を示す。試料温度の低下とともに電気抵抗は直線的に減少して行くが、100 K 付近からずれ始め、90 K から急激に抵抗が下がり出し、80 K で抵抗は零となっ た(厳密には0.1µΩ・cm以下であることを確認)。図2.19には試料の交流磁化率 の温度依存性を示す。90 K 以下の温度で負の磁化率が観測され、試料は90 K 付 近より低温では、反磁性を示すことが分かる。以上のことから、TISr₂Ca₂Cu₃O₉は Tc~90 K の超電導物質であることが分かる。

2.4 まとめ

TI-Sr-Ca-Cu-O系の物質TISr₂CaCu₂O₇及びTISr₂Ca₂Cu₃O₉を合成し、リートベルト 法で結晶構造解析を行い、結晶からの酸素の出入り、臨界温度を調べ、以下の 結論を得た。

 (1) TISr₂CaCu₂O₇の生成反応は、TI-Ba-Ca-Cu-O系及びTI-Pb-Sr-Ca-Cu-O系等の 超電導物質に比較して遅い。試料周辺に部分的な擬平衡状態を与え、長時間の熱 処理を可能にすることで、初めてTISr₂CaCu₂O₇の単相試料を合成することに成功した。

(2) リートベルト法でTISr₂CaCu₂O₇の結晶構造の詳細を解析し、空間群P4/mmmに属し、a軸長3.7859(1)Å、c軸長12.104(1)Åであること、結晶内部での各元素の位置座標、金属原子の席占有率及び熱振動パラメータを決定した。結晶構造は、YBa₂Cu₃O_{7.8}

と類似であること、CaサイトにはTIが置換していることを明らかにした。

(3) TlSr₂CaCu₂O₇結晶からの酸素の出入りは、YBa₂Cu₃O₇₋₈の場合の1/10以下と小さい ことを明らかにした。

(4) TISr₂CaCu₂O₇は超電導性を示さず、4.2Kまで温度に対して直線的に電気抵抗が 減少することを見出した。これはCuの見かけの原子価が高すぎる為に、超電導性を発 現しなかったものと解釈できる。

(5) TlSr₂Ca₂Cu₃O₉の生成速度はTlSr₂CaCu₂O₇よりも更に遅く、非常に長時間の熱処
 理が必要であることを示し、その合成に初めて成功した。

(6) リートベルト法でTISr₂Ca₂Cu₃O₉の結晶構造の詳細を解析し、空間群P4/mmmに属し、a軸長3.8093(3)Å、c軸長15.273(2)Åであること、結晶内部での各元素の位置座標を決定した。TISr₂CaCu₂O₇の歪んだCuO面の間にもう1枚のCuO平面が挿入された結晶構造であることを明らかにした。

(7)電気抵抗の温度依存性及び交流磁化率の温度依存性から、TlSr₂Ca₂Cu₃O₉は Tc~90Kの超電導物質であることを明らかにした。 <第2章の参考文献>

- 1) J.G Bednorz and K.A.Muller, Z.Phys.B, 64(1986) 189.
- M. K. Wu, J. R. Ashburn, C. J. Torng, P. H. Hor, R. L. Meng, L. Gao, Z. J. Huang, Y. Q. Wang, and C. W. Chu, Phys. Rev. Lett., 58(1987)908.
- 3) H. Maeda, Y.Tanaka, M. Fujimoto, and T. Asano, Jpn. J. Appl. Phys., 27(1988)L209.
- 4) U. Endo, S. Koyama and T. Kawai, Jpn. J. Appl. Phys., 27(1988)L1476.
- Z. Z. Sheng, A. M. Hermann, A. E. Ali, C. Almasan, J. Estrada, T. Datta and R. J. Matson, Phys. Rev. Lett. 60(1988)937.
- 6) Z. Z. Sheng and A. M. Hermann, Nature 332(1988)138.
- 7) T.Nagashima, K.Watanabe, H.Saito and Y.Fukai: Jpn.J.Appl.Phys., 27(1988)L1077.
- M.A.Subramanian, C.C.Torardi, J.Gopalakrishnan, P.L.Gai, J.C.Calabrese, T.R.Askew, R.B.Flippen, A.W.Sleight, Science 24(1988) 249.
- 9) 十倉好紀: 固体物理 第25卷(1990)618.
- 10) 北沢宏一、岸尾光二:応用物理 第57卷 (1988) 1644.
- 11) 低温工学協会:超伝導、極低温ハンドブックpp.1104(オーム社、1993).
- 12) 新技術開発事業団:高温超電導データブック、丸善株式会社、1988年.
- 13) H.M.Rietveld : J.Appl.Crystallogr. 2(1969)65. F.Izumi : J.Crystallogr.Soc.Jpn. 27(1985)
 23.
- 14) F.Izumi : J.Crystallogr.Soc.Jpn. 27(1985) 23.
- 15) H. H. Otto, R. Baltrusch and H. -J. Brandt, Physica C 215(1993)205.
- C. T. Prewitt, R. D. Shannon, B. B. Rogers and A. W. Sleight, Inorganic Chemistry 8(1969)1985.
- F. Izumi, H. Asano, T. Ishigaki, E. Takayama-Muromachi, Y. Uchida, N. Watanabe and T. Nishimawa, Jpn.J.Appl.Phys., 26(1987)L649.
- 18) J. B. Torrance, Y. Tokura, A. I. Nazzal, A. Bezinge, T. C. Huang and S. S. Parkin, Phys. Rev. Lett. 61(1988)1127.
- 19) 寺倉清之、固体物理 第25巻(1990)672.

第3章 各原子サイトの元素置換 による諸特性の変化

第3章 各原子サイトの元素置換による諸特性の変化

3.1 緒言

第2章で、TI-Sr-Ca-Cu-O系の2つの物質、TISr₂CaCu₂O₇とTISr₂Ca₂Cu₃O₉の合成 を行い、結晶構造及びTcを明らかにした。その結果、TISr₂CaCu₂O₇はYBa₂Cu₃O₇⁽¹⁾ と結晶構造が非常に似ていて超電導物質であることが期待されるにも拘わらず、 4.2Kまで超電導性を発現しないことを示した。また、TISr₂Ca₂Cu₃O₉は通常の固 相反応法では単相合成が非常に難しいことを明らかにした。

本章では、広くシングルTI-O層系超電導物質の特性を把握するため、 TISr₂CaCu₂O₇のCaサイトをYで、TIサイトをPbで置換した試料、及びTISr₂Ca₂Cu₃O₉ のTIサイトをPbで、SrサイトをBaで置換した試料を作製して結晶構造、Tc等の 特性の変化を調べた。

また、2.3.2では未解決であったTIサイトの異常に大きな熱振動パラメー タの原因を明らかにするため、低温で粉末X線回折測定を行い、結果をリート ベルト法で解析した。

3.2 実験方法

3.2.1 試料の合成方法

試料の合成は、2.2.1と同様の方法で行った。出発原料としては市販の純 度99%のTl₂O₃、SrO、CaO、BaO、純度99.9%のCuO、Y₂O₃、PbOを使用した。 出発原料としてSrCO₃、CaCO₃、BaCO₃を用いた場合、これら炭酸塩が非常に 安定であるため、超電導物質の生成反応が現実的な時間内に進行しなかったの でSrO、CaO、BaOを用いている。ただし、これらの原料塩は保管中に大気中の 水分や二酸化炭素を吸収している恐れがあるため、純酸素中で950℃で48時間 以上焼成した後、試料の合成に使用した。

合成の手順は2.2.1と同様である。Tl₂O₃以外の原料を陽イオンの比が所定の割合になるように秤量、めのう製の遠心ボールミルで30分混合、アルミナ製

ルツボに入れて、合成空気(20%酸素、80%窒素)フロー中で900℃にて10時 間焼成する。この操作を2回繰り返した後、この前駆体粉末に所定量のTl₂O₃を 加え、遠心ボールミルで30分混合する。この混合粉末を、直径30mm、厚さ 1mmのペレット状に圧粉成型し、これと同組成で重量約10倍量の粉末と共にす り合わせの蓋のついたアルミナ製ルツボに入れて、合成空気(20%酸素、80% 窒素)フロー中で所定温度、所定時間の熱処理を行った後、室温まで炉冷した。 また必要に応じて、最終熱処理後のペレット状試料を再び粉砕、ペレット状に 圧粉成型し、先のTl₂O₃を加えた焼成前の混合粉末と共に蓋付きルツボに入れて 熱処理することを繰り返し行った。

3.2.2 測定方法

試料中の結晶相の同定を行うため粉末 X 線回折(θ-20スキャン)を行った。 装置は理学電機製RU-2000型 X 線回折装置を使用した。測定にはCu Kα線を用 い、ターゲット加速電圧40kV、電流30mA、ゴニオメーターの走査は0.04度ご とのステップスキャンとした。

作製した試料の組成はICP (Inductively Coupled Plasma Spectrometer)法に よって決定した。

試料の電気抵抗測定は、1mm x 1mm x 25mmの大きさに試料を切り出し、直流4端子法によって行った。測定電流密度は100mA/cm²とした。電圧端子間距離は5mmとし、銀ペーストで試料に銀線を付け、400℃で1時間焼き付けることで接触抵抗を低減した。

3.2.3 低温X線回折測定と結晶構造解析

より精密な結晶構造解析を行うため、試料を冷却した状態での低温 X 線回折 測定も行った。装置は理学電機製RU-2000型 X 線回折装置を使用した。低温の X 線回折測定は、Bragg-Brentano集中法のゴニオメーターの上に、極低温小型 冷凍機と真空チャンバで構成されたクライオスタットを搭載して行った。測定 にはCu Kα線を用い、ターゲット加速電圧40kV、電流30mA、ゴニオメーター の走査は0.04度ごとのステップスキャンとした。試料温度は20~300Kの範囲 で設定し、所定温度に2時間保持した後、測定を行った。結晶構造の解析には、 第2章と同様にリートベルト解析用プログラム"RIETAN"を使用した。

3.3 実験結果及び考察

3.3.1 TISr, CaCu, O, のCaサイトのY置換による結晶構造、Tcの変化

図3.1に、TISr₂CaCu₂O₇及びそのCaサイトをYで20、40、60、80、100%置換した試料の粉末X線回折測定結果を示す。何れのY置換率の試料に関しても、TISr₂CaCu₂O₇と同様の結晶構造を仮定することで、全ての回折ピークに指数付けを行うことができた。 また、SEMによって試料破断面を数箇所ずつ観察したが、特に異相らしき結晶粒は見られなかった。また、組成をICP分析によって調べたところ、表3.1に示す通りほぼ出発組成が保たれていることが確認できた。これらのことより、作製したTISr₂Ca_{1x}Y_xCu₂O₇試料は何れも単相であることが分かる。

図3.2にY置換率による格子定数の変化を示す。Y置換率が増すにつれてa軸長は 3.785Åから3.815Åまで増加し、c軸長は12.104Åから11.978Åまで連続的に減少して 行く。このような格子定数の連続的な変化は、Yが結晶内部に置換して入ってゆくこ とを示していると考えられる。

図3.3に、Y置換を変えた試料の電気抵抗の温度依存性を示す。 300Kでの抵抗率は、 Y置換率の増加につれて、 $10^{3}\Omega \cdot cm \pi - \phi - \phi \circ 1\Omega \cdot cm \pi = \sigma + \phi \circ + \phi$

(a. u.) 回折強度



8. 50 -

x	Tl	Sr	Ca	Y	Cu	
0.0	0.94	1.90	1.02	-	2.00	
0.2	1.00	1.90	0.77	0.20	2.00	
0.4	0.98	1.92	0.58	0.40	2.00	
0.6	1.02	1.91	0.38	0.62	2.00	
0.8	1.03	1.96	0.18	0.18	2.00	
1.0	0.92	1.96		1.05	2.00	

表 3.1 TISr₂Ca_{1-X}Y_XCu₂O₇試料の組成分析結果



図3.2 TlSr₂Ca_{1-X}Y_XCu₂O₇ (x=0, 0.2, 0.4, 0.6, 0.8, 1.0)の Y置換率による格子定数の変化

- 52





抵抗率(Q·cm)

そのTc(オンセット)はいずれも80Kと同じであり、ゼロ抵抗となる温度のみが変化し た。 TISr,Ca, Y, Cu, O, において、 各酸素原子の席占有率は完全に1.0であり、 TI、 Sr、 Ca、Y原子は結晶中では3、2、2、3価で存在していると仮定すれば、Cuの原子価は Y置換率の増大にともなって2.43から2.0まで変化する(x=0の場合、Ca原子サイトにTI 原子が14%程度置換していたので)。そこで、このような観点から先程の図3.3の結果 を整理しなおしてみる。x=1.00、 0.8のとき、 Cu原子価は2.0、 2.1であり、電気抵抗 の温度依存性は半導体的であって4.2Kまで超電導性を示さなかった(半導体的・非超 電導)。Cu原子価が2.2(x=0.6)の場合は半導体的・超電導、 2.3、2.4 (Ca原子サイト にTI原子が置換していればもう少し小さな値となる)の場合は金属的・超電導を示す。 さらにCu原子価が増加して2.43となったとき、超電導性は再び消失し、金属的・非 超電導となる。従って、TlSr₂Ca_{Lx}Y_xCu₂O₂系においても、他の超電導物質系^{2,3)}と同様 に、超電導性が発現するのに最適なCu原子価の範囲が存在し、高すぎれば金属的に、 低すぎれば半導体的になって超電導性を示さないものと考えられる。そして、見掛け のCu原子価より2.0を減じたものをCu原子1個あたりに存在するホールキャリア数と考 えると、 TISr,Ca, Y,Cu,O,系において超電導性を与えるのに適当なホール濃度はCu原 子1個あたり0.2~0.4個程度であることになる。

強調すべき点は、TISr₂Ca_{1-x}Y_xCu₂O₇系は、(La_{1-x}M_x)₂CuO₄ (MはBa、Sr或いはCa)系以 外で、そして比較的高いTcを与えるCuとOのピラミッド部分を有する結晶構造をして いるものとしては唯一、同じ結晶構造を保ったままCu原子価の調整のみで、金属的・ 非超電導から超電導を経て半導体的・非超電導まで特性が変化する超電導物質系であ ると云うことである。この系は今後、高温超電導発現機構の研究において、非常に有 用な役割を果たすことが期待される。

3.3.2 低温X線回折によるTISr,Ca_{1x}Y_xCu₂O₂の結晶構造解析

TISr₂Ca_{1-x}Y_xCu₂O₇の低温 X 線回折測定を行って、測定データをリートベルト法で解析し、結晶構造の温度変化を調べるとともに、TIサイトの異常に大きい熱振動パラメータの原因を調べた。測定に用いた試料は、金属的・非超電導のTISr₂CaCu₂O₇、金属的・ 超電導のTISr₂Ca₀₆Y_{0.4}Cu₂O₇(Tc~80K)、半導体的・非超電導のTISr₂YCu₂O₇の3 試料である。測定温度は20、60、75、90、200、300 K とし、Tc近傍の温度では詳細に測定する こととした。

表 $3.2(a) \sim (e) \ CTISr_2CaCu_2O_7$ 、表 $3.3(a) \sim (e) \ CTISr_2Ca_{0.6}Y_{0.4}Cu_2O_7$ 、表 $3.4(a) \sim (e) \ CTISr_2YCu_2O_7$ の粉末 X線回折測定を20~300Kで行い、データをリートベルト法で解析 した結果を示す。解析は、2.3.2と同様に、熱振動パラメ-タ(B)は等方的であるとし て取扱い、3種類の酸素のBは全て等しいと仮定した。いずれの組成、温度において も結晶構造はTISr,CaCu_O_7の300Kの場合と基本的に同じであった。

図3.4に結晶のa軸及びc軸の長さの温度変化を示す。TISr₂Ca_{1-x}Y_xCu₂O₇の格子定数は 何れの温度においても、温度低下とともに連続的に減少してして行くが、100K以下 ではその割合が小さくなる。この様な挙動はYBa₂Cu₃O_{7.8}の振舞い⁴⁾と同様である。表 3.5に20~90K及び200~300Kの間の平均の熱膨張係数の値を示す。TISr₂Ca_{1-x}Y_xCu₂O₇ とYBa₂Cu₃O_{7.8}の熱膨張係数の値は比較的似通っていることが分かる。これらの物質は、 構成元素は異なっているが、良く似た結晶構造を有しているため、格子定数の温度依 存性は似通っているものと推察される。ただし、YBa₂Cu₃O_{7.8}においてはTc前後の温度 で、格子一電子の相互作用にもとずく格子定数の温度依存性の不連続な変化が報告さ れているが⁵⁾、TISr₂Ca_{0.6}Y_{0.4}Cu₂O₇ではその様な不連続な挙動は観測されなかった。

図3.5に、種々のY置換率x=0、0.4、1.0の場合のTI原子の熱振動パラメータB(TI)の温 度依存性を示す。Y置換率が大きくなるに従って、若干はB(TI)の値は小さくなってい るが、何れのY置換率、温度においても、B(TI)≧1.4と異常に大きな値となっている。 これが本当に熱振動によるものであるならば、試料を十分に低温に冷却することで B(TI)は妥当な値まで下がるはずである。従って、何れの温度の解析結果においても、 この様に大きなB(TI)の値に収束することは、TI原子が格子点(0,0,0.5)に存在している のではなく、個々の単位格子内では若干ずれた位置(8,0,0.5)に存在していることを示 していると考えられる。ただし、電子線回折或いは粉末X線回折結果からは長周期構 造を示すような回折ピークは認められないことから、このずれの方向は各単位格子毎 にランダムであり、その全てを平均した位置が(0,0,0.5)となっているものと考えるべ きであろう。この原因としては、TISr₂CaCu₂O₇においてTI及びOが理想的な位置に存在 した場合のTI-O結合距離2.677Åが、TI₂O₃におけるTI-O結合距離2.20~2.35Å⁶に比較 して長すぎることに起因していると考えられる。本研究においては、O(1)の熱振動パ ラメータに関しては詳細な解析を行っていないが、これに関してもTIと同様の理由で、 理想位置(0.5, 0.5, 0.5)から若干ずれた位置に存在することが予想される。

	表3.2	低温で	のTISr	CaCu ₂	070	結晶	黄造 解	析結	果
--	------	-----	-------	-------------------	-----	----	-------------	----	---

(a) 測定温度 20 K

Rf=4.0%

-	Atom	Site	х	у	Z	B(Å ²)	g
	Tl(1)	1b	0	0	0.5	2.8(3)	1.00(3)
	Sr	2h	0.5	0.5	0.2865(7)	0.4(4)	1
	Ca	1c	0.5	0.5	0	0.1(5)	0.86(1)
	Tl(2)	1c	0.5	0.5	0	0.1	0.14
	Cu	2g	0	0	0.139(1)	0.3(4)	1
	O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.6(9)	1
	O(2)	2g	0	0	0.332(4)	0.6	1
	O(3)	4i	0	0.5	0.132(3)	0.6	1

a=3.7748(1)Å, c=12.065(1)Å

(b) 測定温度 60 K

Rf=5.4%

Atom	Site	х	у	Z	$B(Å^2)$	g
Tl(1)	1b	0	0	0.5	3.2(4)	1.01(3)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2864(7)	0.7(5)	1
Ca	1c	0.5	0.5	0	0.4(5)	0.86(1)
Tl(2)	1c	0.5	0.5	0	0.4	0.14
Cu	2g	0	0	0.139(1)	0.5(5)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.6(9)	1
O(2)	2g	0	0	0.332(4)	0.6	1
O(3)	4i	0	0.5	0.133(3)	0.6	1

a=3.7758(1)Å, c=12.066(1)Å

(c) 測定温度 75 K

Rf=6.0%

Atom	Site	х	у	Z	B(Å ²)	g
Tl(1)	1b	0	0	0.5	3.3(4)	1.01(4)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2862(7)	0.7(4)	1
Ca	1c	0.5	0.5	0	0.7(6)	0.86(1)
Tl(2)	1c	0.5	0.5	0	0.7	0.14
Cu	2g	0	0	0.139(1)	0.4(4)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.7(9)	1
O(2)	2g	0	0	0.331(4)	0.7	1
O(3)	4i	0	0.5	0.134(3)	0.7	1
	-	1 10	acous 1			

a=3.7759(1)Å, c=12.068(1)Å

(d) 測定温度 90 K

Rf=5.5%

Atom	Site	x	у	Z	$B(Å^2)$	g
Tl(1)	1b	0	0	0.5	3.4(4)	1.00(4)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2868(7)	1.1(4)	1
Ca	1c	0.5	0.5	0	1.0(6)	0.86(1)
Tl(2)	1c	0.5	0.5	0	1.0	0.14
Cu	2g	0	0	0.139(1)	0.8(5)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.7(10)	1
O(2)	2g	0	0	0.334(4)	0.7	1
O(3)	4i	0	0.5	0.134(3)	0.7	1

a=3.7762(1)Å, c=12.070(1)Å

(e) 測定温度 200 K

Rf=4.8%

Atom	Site	x	у	Z	B(Å ²)	g
Tl(1)	1b	0	0	0.5	3.5(5)	1.00(2)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2872(5)	0.8(3)	1
Ca	1c	0.5	0.5	0	0.9(6)	0.86(1)
Tl(2)	1c	0.5	0.5	0	0.9	0.14
Cu	2g	0	0	0.140(1)	0.8(4)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.5(9)	1
O(2)	2g	0	0	0.339(4)	0.5	1
O(3)	4i	0	0.5	0.134(3)	0.5	1
	Atom Tl(1) Sr Ca Tl(2) Cu O(1) O(2) O(3)	Atom Site Tl(1) 1b Sr 2h Ca 1c Tl(2) 1c Cu 2g O(1) 1d O(2) 2g O(3) 4i	AtomSitexTl(1)1b0Sr2h0.5Ca1c0.5Tl(2)1c0.5Cu2g0O(1)1d0.5O(2)2g0O(3)4i0	AtomSitexyTl(1)1b00Sr2h0.50.5Ca1c0.50.5Tl(2)1c0.50.5Cu2g00O(1)1d0.50.5O(2)2g00O(3)4i00.5	AtomSitexyzTl(1)1b000.5Sr2h0.50.50.2872(5)Ca1c0.50.50Tl(2)1c0.50.50Cu2g000.140(1)O(1)1d0.50.50.5O(2)2g000.339(4)O(3)4i00.50.134(3)	AtomSitexyz $B(Å^2)$ Tl(1)1b000.53.5(5)Sr2h0.50.50.2872(5)0.8(3)Ca1c0.50.500.9(6)Tl(2)1c0.50.500.9Cu2g000.140(1)0.8(4)O(1)1d0.50.50.50.5(9)O(2)2g000.339(4)0.5O(3)4i00.50.134(3)0.5

a=3.7782(1)Å, c=12.085(1)Å

(f) 測定温度 300 K

Rf=3.8%

Atom	Site	х	у	Z	B(Å ²)	g
Tl(1)	1b	0	0	0.5	2.9(3)	1
Sr	2h	0.5	0.5	0.2872(4)	0.5(3)	1
Ca	1c	0.5	0.5	0	0.3(3)	0.86(1)
Tl(2)	1c	0.5	0.5	0	0.3	0.14
Cu	2g	0	0	0.138(1)	0.3(2)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.3(6)	1
O(2)	2g	0	0	0.333(4)	0.3	1
O(3)	4i	0	0.5	0.129(3)	0.3	1

a=3.7859(1) A, c=12.104(1) A

表3.3	低温での	rlSr ₂ Ca _{0.6} Y ₀	0.4Cu2O7の新	吉晶構造解析結果
------	------	----------------------------------------------------	------------	----------

(a) 測定温度 20 K

Rf=3.3%

-	Atom	Site	x	у	Z	$B(Å^2)$	g
	Tl	1b	0	0	0.5	2.1(3)	0.99(2)
	Sr	2h	0.5	0.5	0.2878(7)	0.1(3)	1
	Ca	1c	0.5	0.5	0	0.1(5)	0.34(4)
	Y	1c	0.5	0.5	0	0.1	0.66
	Cu	2g	0	0	0.138(1)	0.1(4)	1
	O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.1(7)	1
	O(2)	2g	0	0	0.327(4)	0.1	1
	O(3)	4i	0	0.5	0.127(3)	0.1	1
-		and the second second					

a=3.7885(1)Å, c=11.998(1)Å

(b) 測定温度 60 K

Rf=3.4%

Atom	Site	x	у	Z	B(Å ²)	g
Tl	1b	0	0	0.5	2.1(3)	0.98(2)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2878(7)	0.5(3)	1
Ca	1c	0.5	0.5	0	0.1(5)	0.36(6)
Y	1c	0.5	0.5	0	0.1	0.64
Cu	2g	0	0	0.138(1)	0.1(4)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.1(6)	1
O(2)	2g	0	0	0.327(4)	0.1	1
O(3)	4i	0	0.5	0.126(3)	0.1	1

a=3.7888(1)Å, c=11.999(1)Å

(c) 測定温度 75 K

Rf=3.4%

Atom	Site	х	у	Z	$B(Å^2)$	g
T1	1b	0	0	0.5	2.2(3)	0.99(3)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2879(7)	0.3(3)	1
Ca	1c	0.5	0.5	0	0.1(5)	0.34(3)
Y	1c	0.5	0.5	0	0.1	0.66
Cu	2g	0	0	0.138(1)	0.1(5)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.1(6)	1
O(2)	2g	0	0	0.328(4)	0.1	1
O(3)	4i	0	0.5	0.127(3)	0.1	1

a=3.7889(1)Å, c=12.000(1)Å

(d) 測定温度 90 K

Rf=3.1%

Atom	Site	x	у	Z	B(Å ²)	g
Tl	1b	0	0	0.5	2.4(3)	0.99(2)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2877(7)	0.3(3)	1
Ca	1c	0.5	0.5	0	0.1(5)	0.33(5)
Y	1c	0.5	0.5	0	0.1	0.67
Cu	2g	0	0	0.138(1)	0.1(5)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.1(10)	1
O(2)	2g	0	0	0.328(4)	0.1	1
O(3)	4i	0	0.5	0.125(3)	0.1	1

a=3.7890(1)Å, c=12.001(1)Å

(e) 測定温度 200 K

Rf=4.0%

Atom	Site	x	у	Z	$B(Å^2)$	g
Tl	1b	0	0	0.5	2.4(3)	1.00(2)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2871(8)	0.4(3)	1
Ca	1c	0.5	0.5	0	0.1(5)	0.33(4)
Y	1c	0.5	0.5	0	0.1	0.67
Cu	2g	0	0	0.138(1)	0.1(4)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.5(7)	1
O(2)	2g	0	0	0.328(4)	0.5	1
O(3)	4i	0	0.5	0.126(3)	0.5	1

a=3.7907(1)Å, c=12.013(1)Å

(f) 測定温度 300 K

Rf=3.0%

Atom	Site	x	у	Z	$B(Å^2)$	g
Tl	1b	0	0	0.5	2.3(3)	1.00(2)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2895(8)	0.1(3)	1
Ca	1c	0.5	0.5	0	0.2(3)	0.30(4)
Y	1c	0.5	0.5	0	0.2	0.70
Cu	2g	0	0	0.138(1)	0.2(5)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.8(8)	1
O(2)	2g	0	0	0.326(5)	0.8	1
O(3)	4i	0	0.5	0.126(4)	0.8	1

a=3.7969(1)Å, c=12.045(1)Å

表3.4 低温でのTlSr₂YCu₂O₇の結晶構造解析結果

(a) 測定温度 20 K

Rf=2.3%

Atom	Site	x	У	Z	B(Å ²)	g
Tl	1b	0	0	0.5	1.4(3)	1.01(2)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2904(6)	0.1(3)	1
Ca	1c	1.1	-	-	-	-
Y	1c	0.5	0.5	0	0.1(3)	0.99(2)
Cu	2g	0	0	0.137(1)	0.1(4)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.3(6)	1
O(2)	2g	0	0	0.326(4)	0.3	1
O(3)	4i	0	0.5	0.120(3)	0.3	1
	STREET STREET					

a=3.8066(1)Å, c=11.930(1)Å

(b) 測定温度 60 K

Rf=2.1%

	Atom	Site	x	у	Z	B(Å ²)	g
	Tl	1b	0	0	0.5	1.4(3)	1.01(3)
	Sr	2h	0.5	0.5	0.2903(6)	0.1(3)	1
	Ca	1c	-	-	_	-	-
	Y	1c	0.5	0.5	0	0.1(4)	0.98(3)
	Cu	2g	0	0	0.137(1)	0.1(4)	1
	O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.4(6)	1
	O(2)	2g	0	0	0.326(4)	0.4	1
_	O(3)	4i	0	0.5	0.120(3)	0.4	1

a=3.8067(1)Å, c=11.931(1)Å

(c) 測定温度 75 K

Rf=2..4%

Atom	Site	х	у	Z	B(Å ²)	g
Tl	1b	0	0	0.5	1.5(2)	1.01(2)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2904(6)	0.1(3)	1
Ca	1c	-	-	-	-	-
Y	1c	0.5	0.5	0	0.3(4)	0.99(2)
Cu	2g	0	0	0.137(1)	0.1(4)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.5(6)	1
O(2)	2g	0	0	0.326(4)	0.5	1
O(3)	4i	0	0.5	0.119(3)	0.5	1

a=3.8073(1)Å, c=11.933(1)Å

(d) 測定温度	度 9	00 K			Rf=	=2.2%
Atom	Site	x	У	Z	B(Å ²)	g
Tl	1b	0	0	0.5	1.5(2)	1.00(3)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2904(6)	0.2(3)	1
Ca	1c	-	-	-	-	-
Y	1c	0.5	0.5	0	0.2(4)	0.99(3)
Cu	2g	0	0	0.137(1)	0.2(4)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.5(6)	1
O(2)	2g	0	0	0.326(4)	0.5	1
O(3)	4i	0	0.5	0.120(3)	0.5	1
a=.	3.8072(1)	Å, c=11	.933(1) Å			
(e) 測定温度	度 2	200 K			Rf=	=2.2%
Atom	Site	x	у	Z	B(Å ²)	g
Tl	1b	0	0	0.5	1.7(2)	1.01(2)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2908(6)	0.2(3)	1
Ca	1c	-	-	-	-	-
Y	1c	0.5	0.5	0	0.1(3)	0.97(3)
Cu	2g	0	0	0.138(1)	0.1(4)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.5(6)	1
O(2)	2g	0	0	0.327(4)	0.5	1
O(3)	4i	0	0.5	0.119(2)	0.5	1
a=.	3.8090(1)	Å, c=11	.945(1) Å			
(f) 測定温度	E 3	00 K			Rf=	3.3%
Atom	Site	х	у	Z	B(Å ²)	g
Tl	1b	0	0	0.5	2.0(2)	1.01(1)
Sr	2h	0.5	0.5	0.2910(8)	0.6(3)	1
Ca	1c	-	-	-	-	-
Y	1c	0.5	0.5	0	0.5(3)	0.99(2)
Cu	2g	0	0	0.138(1)	0.3(4)	1
O(1)	1d	0.5	0.5	0.5	0.4(6)	1
O(2)	2g	0	0	0.324(4)	0.4	1
O(3)	4i	0	0.5	0.118(3)	0.4	1





表3.5 TISr₂Ca_{1-X}Y_XCu₂O₇及びYBa₂Cu₃O_{7- δ}の線膨張係数 $\beta_a = [\Delta a / \Delta T] / a(T = 300 \text{ K}) \beta_a \beta_c : 20 \sim 90 \text{ K} での平均値$ $\beta_c = [\Delta c / \Delta T] / c(T = 300 \text{ K}) \beta'_a \beta'_c : 200 \sim 300 \text{ K} での平均値$

試料組成	β _a	β'a	β _c	β' _c
TlSr ₂ CaCu ₂ O ₇	3.5 x 10 ⁻⁶	2.0 x 10 ⁻⁵	4.1 x 10 ⁻⁶	1.6 x 10 ⁻⁵
TlSr ₂ Ca _{0.6} Y _{0.4} Cu ₂ O ₇	1.9 x 10 ⁻⁶	1.6 x 10 ⁻⁵	3.6×10^{-6}	2.7 x 10 ⁻⁵
TlSr ₂ YCu ₂ O ₇	2.3 x 10 ⁻⁶	1.7 x 10 ⁻⁵	3.6×10^{-6}	2.7 x 10 ⁻⁵
YBa ₂ Cu ₃ O ₇₋₈		0.9 x 10 ⁻⁵		1.6 x 10 ⁻⁵



- 図3.5 TlSr₂Ca_{1-X}Y_XCu₃O₇のTl原子の 熱振動パラメータ(B_{Tl})の温度依存性
 - \bigcirc : TlSr₂CaCu₂O₇
 - $\triangle : TlSr_2Ca_{0.6}Y_{0.4}Cu_2O_7$
 - \Box : TlSr₂YCu₂O₇
TISt₂CaCu₂O₂においては、2.3.2で、Caサイトの14%はTIによって置換されている ことを示した。表3.3(a)~(e)に、Caの40%をYで置換した組成の解析結果を示している が、TISr₂Ca_{0.6}Y_{0.4}Cu₂O₂においても、やはりCa(Y)サイトへのTI置換が生じている。即ち、 Ca原子の席占有率が 0.6ではなく0.3と小さい値で、Y原子の席占有率が0.7と組成と大 きく違っている。これはこのサイトへのTI原子の置換を考慮していない為であると考 えられる。即ち、原子散乱因子はTI、Y、Caの順に小さくなる為、g(Ca)を小さくg(Y) を大きくすることによって、ト-タルとしての散乱因子の大きさを合わせている。従っ てこのサイトにはTI、Y、Caの3種類の原子が存在していると結論できる。表3.4(a)~ (e)に、Caの全てをYで置換した組成の解析結果を示しているが、この場合は Yサイト をTIが置換しているようなことはなかった。これらのことから、TISr₂Ca_{1.x}Y_xCu₂O₂に おいては、Ca(Y)サイトには 2 価のCa原子よりも 3 価の原子が好まれることが分かる。 実際、試料を作製する場合、Y置換していないTISr₂CaCu₂O₂の合成には長時間の熱処理 を要したが、CaをすべてYで置換したTISrYCu₂O₂は 3 時間程度の熱処理で単相試料を 作製することができており、このことからも、Caサイトを 3 価の原子で置換すること は、結晶の安定化をもたらしているものと考えられる。

3.3.3 元素置換による(Tl_{1x}Pb_x)Sr₂(Ca_{1x}Y_y)Cu₂O₇のTc変化

前節で、TISr₂CaCu₂O₇のCaサイトをYで置換してキャリア量を調節することでTc~ 80Kを得た。また最近、TIサイトのPbに依る部分置換によってもTcの向上が図れ、そ の最高値は置換率50%の時でTc=85Kであることが報告されている⁷⁾。しかしながら、 これらの値は何れも、液体窒素冷却時の温度マージンが小さく、実用に供する為には 更に高いTcが望ましい。そこで、TIサイトとCaサイトをPb及びYで同時に置換した。 図3.6に置換なし、TIサイトのみ、Caサイトのみ、そして両サイトを置換した試料の電 気抵抗の温度依存性を示す。両サイトを置換した(Tl_{0.5}Pb_{0.5})Sr₂(Ca_{0.8}Y_{0.2})Cu₂O₇の場合、 Tc~105Kと大幅な向上が認められた。TIサイトのPb置換率を50%に固定し、Caサイト のY置換率を変化させたところ、10~20%の間でTc~105Kと最も高く、それ以上のY 置換率ではTcが低下した。PrとCeを除く希土類元素をYの代わりに用いても、Tcに顕 著な変化はなかった。



図3.6 (Tl_{1-X}Pb_X)Sr₂Ca_{1-y}Y_yCu₂O₇の電気抵抗の温度依存性

3.3.4 TISr, Ca, Cu, O, のTIサイトのPb置換によるTcの変化

第2章でTISr,Ca,Cu₃O。のTcは90Kであることを示したが、このTIサイトの50%をPb で置換した(Tlo, Pbo, s)Sr, Ca, Cu, OoのTcは120Kであることが報告されている⁷。そこで、 TIサイトをPbで順次置換した焼結体試料を作製し、Pb置換率に対するTcの変化を調べ た。結果を図3.7に示す。Pb置換率ゼロの時のTc=90Kから置換率50%の時のTc=120K まで、Pb置換率の増加に従ってTcは単調に増加している。Pb置換を行わない場合、単 相試料を合成できなかったが、置換率10~50%の組成の試料については単相試料とし て得ることができた。Pb置換率を60%とした試料には異相が生成していて、Tcのオン セット温度は置換率50%の試料と同じ120Kであったが、電気抵抗がゼロになる温度が 70Kまで低下していた。従って、PbはTIサイトを約50%までしか置換できないことが 分かる。Pb置換率50%まで、Tcが増加しているが、これは3.3.2で得られた結果と 同様に、キャリア濃度の変化によるものであると思われる。今、TlSr,Ca,Cu₃O。焼結体 試料が酸素欠損や相互置換等のない理想組成であるならば、Cuの原子価は2.33と計算 できる。この値は、YBa,Cu₃O,系や(La_{1,x}M_x),CuO₄ (MはBa、Sr或いはCa)系において最 も高いTcを与えるCuの原子価^{2,3)}2.15~2.20よりかなり大きい。TIサイトをPbで置換す ることは、結晶中でTIが+3価、Pbが+4価であることから、Cuの原子価を下げて最適な 値に近付けて行くこと相当するものと考えられる。この様な理由でTIサイトをPbで置 換することでTcが向上したものと考えられる。Pb置換率50%の試料が理想組成である と仮定すれば、その時のCu原子価は2.19であり、最適なCu原子価に近い値となってい る。また、Cu原子価を下げるためにPb置換率50%以上に上げることは難しいことから、 (Tl_{1,x}Pb_x)Sr₂Ca₂Cu₃O₀系のTcの最高値は120Kである事が分かる。

3.3.5 TISr,Ca,Cu₃O₀のSrサイトのBa置換によるTcの変化

3.3.3項においては、TISr₂CaCu₂O₇のTIサイトの50%をPbで置換した後、更にCaサ イトの10~20%を希土類元素で置換する事によって、Tcは更に向上した。3.3.4項 において(Tl_{1-x}Pb_x)Sr₂Ca₂Cu₃O₉系のTcの最高値は120Kである事が分かったが、超電導物 質の実用化を考えたとき、そのTcは高いほど良い。そこで、(Tl_{0.5}Pb_{0.5})Sr₂Ca₂Cu₃O₉の CaサイトをYで置換することを試みたが、置換のために加えたYは



図3.7 (Tl_{1-X}Pb_X)Sr₂Ca₂Cu₃O₉のT_c(オンセット)の Pb置換率依存性



図3.8 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})(Sr_{1-X}Ba_X)₂Ca₂Cu₃O₉の T_c(オンセット)のBa置換率依存性

 $(TI_{0.5}Pb_{0.5})Sr_2Ca_2Cu_3O_9$ のCaサイトを置換せずに、TISr_2CaCu_2O_7と同様の結晶構造を有す るの結晶相を生成する結果となった。 3.3.2 項でCaサイトを3価の原子で置換する ことは、TISr_2CaCu_2O_7型の結晶の安定化をもたらしている事を指摘したが、 $(TI_{0.5}Pb_{0.5})Sr_2Ca_2Cu_3O_9$ にYを持ち込むことによって、より安定なTISr_2Ca_{1-x}Y_xCu₂O₇が形 成されて、TISr_2Ca_2Cu_3O_9型の結晶構造を有する超電導相の生成が妨げられたものと推 測できる。

次に、SrサイトのBaによる置換を行った。Ba置換率が40%以上になると、BaがPbと 反応してBaPbO₃を形成してしまい、40%以上の置換を行うことは難しかった。そこで、 置換率を0~30%として作製した焼結体試料のTcの変化を図3.8に示す。SrサイトをBa で置換しても、Tcはほとんど変わらないことが分かる。+2価のSrを+2価のBaで置換し ても、Cuの原子価は変化しないので、Tcの変化は小さかったものと思われる。 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})Sr₂Ca₂Cu₃O₉のCaサイトを希土類元素では置換できない事、またSrサイトは Baで20%まで置換できて、その時のTc変化はほとんどないことが分かった。

以上の事から、シングルTI-O層系超電導物質はCu以外の全ての原子サイトを別の元素によって置換可能である組成的に非常にフレキシブルな超電導物質系であることがこと分かる。そして、その中で最も高いTcは120Kであり、それを与える組成は $(TI_0 {}_{s}Pb_0 {}_{s})(Sr_{Lx}Ba_{x}), Ca, Cu_3O_{s}$ (ただし0 $\leq x \leq 0.3$)である事が分かった。

3.4 まとめ

シングルTI-O層系超電導物質全般についての特徴を把握するため、TISr₂CaCu₂O₇及 びTISr₂Ca₂Cu₃O₉の各サイトの部分置換を行って、結晶構造、Tc等の変化を調べた。

(1) TISr₂CaCu₂O₇のCaサイトはYによって0~100%まで置換することが可能で、
 その抵抗特性はY置換率が増すにつれて、金属的・非超電導→金属的・超電導→半導体的・超電導→半導体的・非超電導、と連続的に変化してゆくことを明らかにした。

(2) $TISr_2Ca_{1,x}Y_xCu_2O_7$ の低温 X 線回折データのリートベルト解析から、単位格子内 でTI原子は理想位置から若干ずれた位置(δ , 0, 0.5)に存在していて、そのずれの方向は 各単位格子毎にランダムである事を明らかにした。

(3) $TISr_2CaCu_2O_7$ 型の結晶構造を持つ超電導物質の中で最も高いTcを与える組成は ($TI_{0.5}Pb_{0.5}$) $Sr_2(Ca_{0.8}Ln_{0.2})Cu_2O_7$ (ただしLnはPrとCeを除く希土類元素)であって、その ときのTcは約105Kであることを明らかにした。

(4) TISr₂Ca₂Cu₃O₉のTIサイトをPbで順次置換して行くと、Pb置換率ゼロの時の Tc=90Kから、置換限界の50%の時のTc=120Kまで、Tcは単調に増加する事を明らか にした。

(5) $(Tl_{0.5}Pb_{0.5})Sr_2Ca_2Cu_3O_9$ のCaサイトを希土類元素では置換できない事、またSrサイトはBaで20%まで置換できて、その時のTc変化はほとんどないことを示した。

(6)シングルTI-O層系超電導物質のTc値も、YBa₂Cu₃O₇系や(La_{1-x}M_x)₂CuO₄ (MはBa、
 Sr或いはCa)系と同様に、Cuの原子価によって変化する事を見いだした。

(7)シングルTI-O層系超電導物質はCu以外の全ての原子サイトを別の元素によって 置換可能である組成的に非常にフレキシブルな超電導物質系であることを示した。

(8)シングルTI-O層系超電導物質の中で最も高いTcは120Kであり、それを与える組 成は(TI_{0.5}Pb_{0.5})(Sr_{1-x}Ba_x)₂Ca₂Cu₃O₉(ただし0≦x≦0.3)である事を明らかにした。 <第3章の参考文献>

- F. Izumi, H. Asano, T. Ishigaki, E. Takayama-Muromachi, Y. Uchida, N. Watanabe and T. Nishimawa, Jpn.J.Appl.Phys., 26(1987)L649.
- 2) 十倉好紀:固体物理 第25卷(1990)618.
- J. B. Torrance, Y. Tokura, A. I. Nazzal, A. Bezinge, T. C. Huang and S. S. Parkin, Phys. Rev. Lett., 61(1988)1127.
- 4) K. Usami, N. Kobayashi and T. Doi, Jpn. J. Appl. Phys. 30(1991) L96.
- P. M. Horn, D. T. Keane, G. A. Held, J. L. Jordan-Sweet, D. L. Kaiser, F. Holtzberg and T. M. Rice, Phys. Rev. Lett. 59(1987)2772.
- 6) H. H. Otto, R. Baltrusch and H. -J. Brandt, Physica C 215(1993)205.
- M.A.Subramanian, C.C.Torardi, J.Gopalakrishnan, P.L.Gai, J.C.Calabrese, T.R.Askew, R.B.Flippen, A.W.Sleight, Science 24(1988) 249.

第4章 シングルTI-O層系超電導体の 磁場中における超電導特性

第4章 シングルTI-O層系超電導体の 磁場中における超電導特性

4.1 緒言

液体窒素冷却で動作する高温超電導応用機器の開発の第一ステップは、高い超電導 臨界電流密度を持った線材の開発にある。そのために避けて通れない技術的課題とし て"ピンニングカ向上"と、"超電導結晶粒子の超電導的接合性の向上"がある¹⁾。 本章では、シングルTI-O層系超電導体へのピンニングセンタ導入について検討 を行う。

従来からの金属系超電導体の研究に依れば、超電導体に導入された非超電導 部分、例えば非超電導析出物、結晶粒界、空孔、転位、面欠陥等の全てが一応 ピンニングセンタになる可能性を持っている²⁾。理想的には、超電導物質のコ ヒーレンス長と同程度の大きさで、超電導体内部に侵入した量子化磁束線の分 布に等しい密度で導入された時、最も効率が良い。酸化物超電導体の場合、外 部磁場を1T与えたとき、直径数nmのサイズの非超電導部分を、平均距離は数 十~数百nmで導入するのが理想的であろうと考えられる。

YBa₂Cu₃O_{7.8}(以下YBCOと略す)では、SnO₂³¹、BaSnO₃、BaZrO₃⁴¹や溶融凝 固法によって導入した非超電導物質Y₂BaCuO_x⁵⁰がゼロ磁場から数Tの磁場範囲 で有効なピンニングセンタとして働くと報告されている。また、プロトン照射 ⁶¹、重イオン照射^{7.81}によって導入される欠陥等も有効なピンニングセンタであ ることが報告されている。(Bi,Pb)₂Sr₂Ca_{n-1}Cu_nO_{2n+4}(以下BSCC)においても、 (Ca, Sr)₂CuO₃やPt-Sr-O析出物⁹⁰、重イオン照射によって導入される欠陥¹⁰⁻¹²¹等 が、低温領域或いは弱磁場中で有効なピンニングセンタとして働くことが報告 されている。しかしながら、BSCC或いはTl₂Ba₂Ca_{n-1}Cu_nO_{2n+4}(以下TBCC)に おいては、液体窒素で冷却可能な比較的高温領域では1T程度の磁場中の臨界電 流密度(Jc)がほぼゼロであり¹⁰、実用上最も重要性が高いと考えられるこの領域 で有効なピンニング方法は未だに見つかっていない。

本章では、シングルTI-O層系超電導体に液体窒素で冷却可能な温度領域で有効に働くピンニングセンタを導入することを試みた。まず、YBCOの場合に有

効であった溶融凝固法によってピンニングセンタの導入を試み、次に、組成を 変えた数種類の焼結体試料の結晶粒内の臨界電流密度(粒内Jc)を調べた。その 後、シングルTI-O層系超電導体におけるピンニングセンタに関して考察を行う。

4.2 実験方法

4.2.1 試料の作製方法

図4.1に試料の作製手順を示す。焼結体試料は、第2章と同様の固相反応法 によって合成した。溶融凝固体試料は、上記で作製した焼結体試料4gを、同じ 組成の超電導体粉末20gとともにをアルミナ性ルツボに入れ2重に密封し、液 相が生成する960℃に加熱して30分保持した後、880℃まで6℃/時間の速度で冷 却、その後室温まで炉冷する事によって作製した。凝固後、試料中には多量の 非超電導相が存在するため、試料と同一組成の超電導体粉末とともにルツボに 入れ蓋をシールした後、880℃で40時間のアニールを行って超電導相の回復を 図った。

4.2.2 試料の評価方法

臨界温度(Tc)の測定は、1mm x 1mm x 25mmの大きさに試料を切り出し、直 流4端子法によって行った。測定電流密度は100mA/cm²、電圧端子間距離は 5mmとし、銀ペーストで試料に銀線を付け、400℃で1時間焼き付けることで接 触抵抗を低減した。また、試料中の結晶相の同定は、通常のX線回折(θ-20 スキャン)によった。試料の組織観察及び結晶粒径は走査型電子顕微鏡(SEM) によって行った。組成はICP(Inductively Coupled Plasma Spectrometer)法及 びSEMに付属のEDX(Energy Dispersive X-ray Analysis)装置によって決定した。

結晶粒内の臨界電流密度(粒内Jc)は振動試料型磁力計(VSM)を用いて評価した。測定により得られた磁化-ヒステリシス曲線より、ビーン・ロンドンモデルに従い、以下の式¹³⁾で算出した。

 $\Delta M = J c \cdot d / 30 \quad \dots \quad (4.1)$



図4.1 溶融凝固試料の作製手順

ここで、AMは磁化ヒステリシスの大きさであり、dは電流ループの平均の大きさである。本研究ではdは結晶の平均粒径に等しいものと仮定した。

4.3 実験結果及び考察

4.3.1 TlSr₂CaCu₂O₇と同種の結晶構造を有する超電導物質への
 ピンニングセンタの導入

まず、TISr₂CaCu₂O₇と同種の結晶構造を有する超電導物質(以下総称して TI-1212と呼ぶ)へのピンニングセンタの導入を試みた。

YBCOでは、溶融凝固法によって導入した非超電導相Y₂BaCuO_xが非常に有効 なピンニングセンタとして働く⁴⁾。そこで、YBCOと類似の結晶構造を有する TI-1212に、同様の溶融凝固法を適用することでピンニングセンタの導入を試 みた。

第2章での検討より、まずTI-1212の中で最も高いTcの組成 (TI_{0.5}Pb_{0.5})₁Sr₂(Ca_{0.8}Y_{0.2})Cu₂O₇を選択した。図4.2(a)に、溶融凝固体試料の 77Kにおける磁化ヒステリシス曲線(B-Hカーブ)を、また図4.2(b)には比較 のため、TBCCの溶融凝固体試料の測定結果を示す。図4.2(a)において、ΔMは 77K、1Tの磁場中に於いてもゼロとなっておらず、試料中に有効なピンニング センタが存在することが分かった。一方、図4.2(b)では0.5T以上の磁場中での ΔMはゼロ、即ちJcはゼロであり、TBCC溶融凝固試料では、77K、0.5T以上の 磁場中で有効なピンニング力が存在しないことが分かる。

4.3.2 TlSr₂Ca₂Cu₃O₉と同種の結晶構造を有する超電導物質への ピンニングセンタの導入

次に、TISr₂Ca₂Cu₃O₉と同種の結晶構造を有する超電導物質(以下総称して TI-1223と呼ぶ)へのピンニングセンタの導入を試みた。第3章の検討を基に、 TI-1223の組成としては、最も高いTcを与える(TI_{0.5}Pb_{0.5})(Sr_{1-x}Ba_x)₂Ca₂Cu₃O₉ を選択し、複数のBa置換率について試料合成を試みたが、置換率20%の組成が



図4.2 Tl_{0.5}Pb_{0.5}Sr₂(Ca_{0.8}Y_{0.2})Cu₂O₇の溶融凝固体(a)、 及びTl-2223溶融凝固体(b)の77Kにおける 磁化ヒステリシス曲線

最も溶融凝固体を作製しやすかったので、(Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉を 採用した。

図4.3、図4.4に溶融凝固体試料の電気抵抗及び帯磁率の温度変化を示す。試料のTcは120K程度であることが分かる。図4.5(a)に、溶融凝固体試料の77Kにおける磁化ヒステリシス曲線を示す。比較のために、図4.5(b)にはピンニングカが非常に強いと云われているYBCOのQMG法によって作製された溶融凝固体試料の結果⁴⁾を示す。図4.5(a)で77K、1Tの磁場中に於ける Δ Mは58emu/cm³と非常に大きく、QMG法で作製したYBCO溶融凝固体とほぼ同程度の値となっている。このことから、 $(Tl_{0.5}Pb_{0.5})_1(Sr_{0.8}Ba_{0.2})_2Ca_2Cu_3O_9$ 溶融凝固試料中にも有効なピンニングセンタが存在することが分かる。

溶融凝固体試料中での超電導電流の流れる電流ループの大きさを決定できれ ば、(4.1)式を使用することで、ΔMから粒内Jcを計算することが出来る。そ こで図4.5(a)の試料を研磨して、試料厚さを削って行きながら77Kにおける磁 化ヒステリシス曲線を測定した。図4.6に77K、1TにおけるΔMの試料厚さ依存 性を示す。試料厚さが0.025cm以上の測定点は原点を通らない1本の直線上に 乗っているが、試料厚さ0.012cmの時のΔMはその直線から大きくはずれている。 試料厚さを変えてもJcは変わらないはずであるから、試料中の電流ループが試 料厚さに等しい限り、図4.6の測定点は(4.1)式より原点を通る直線上にある はずである。従って、試料厚さ0.012cmの測定点は原点を通る直線にあり、2 直線の交点で超電導電流ループの大きさが試料厚さに等しくなったものと考え られる。従って、溶融凝固体試料の粒内Jcは試料厚さ0.012cmの時の △M=26emu/cm³を用いて計算することができ、77K、1Tにおいて60,000A/cm² であった。この値はQMG法で作製したYBCO溶融凝固体の43,000A/cm²より高 い値であり、(Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉溶融凝固試料が非常に高いピン ニング力を有していることが分かる。図4.7に厚さ0.012cmとした試料の種々の 温度における磁化ヒステリシス曲線を示す。低温になるに従って、ΔMは大き くなっていることが分かる。また磁化ヒステリシス曲線から(4.1)式を用い て計算した溶融凝固体試料の磁場中のJcの値を図4.8に示す。試料温度5Kにお いてJcは何れの磁場下でも10⁶A/cm²以上の非常に高い値となっている。60K以 下の温度に於いては5Tの磁場下においてもJcは10⁴A/cm²以上の高い値となって











図4.5 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉溶融凝固試料(a)と QMG法で作製されたYBCO溶融凝固試料(b)の 磁化ーヒステリシス曲線



図4.6 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉溶融凝固体試料 のΔM(77K, 1T)の試料厚さ依存性



図4.7 溶融凝固体試料の種々の温度における 磁化ーヒステリシス曲線



図4.8 磁化-ヒステリシス曲線から求めた種々の温度 における溶融凝固体試料のJcの磁場依存性

いる。77KにおけるJcはゼロ磁場で2x10⁵A/cm²、1Tの磁場下においても 6x10⁴A/cm²と高い値であるが、磁場が5Tの場合3x10³A/cm²とかなり低い値に なっている。試料温度が90Kの場合は磁場が1Tを越えてからのJcの低下は急激 である。

溶融凝固体試料のX線回折結果を図4.9、試料断面を研磨してSEMによる観察 を行った結果を図4.10に示す。図4.9から試料中には超電導相としてTI-1223相 とTI-1212相が含まれ、その他にBaPbO₃が存在していることが分かる。図4.10 において、EDXによる組成分析結果から、灰色の部分はTI-1223相とTI-1212相、 白い部分はBaPbO₃、黒い部分は(Ca, Sr)₂CuO₃と(Ca, Sr)₁₄Cu₂₄O₃₈とからなる と推測出来た。YBCOの場合、凝固体試料中に導入されたY₂BaCuO相が非常に 有効なピンニングセンタであると報告されている⁴⁾。しかし、本研究の溶融凝 固体試料の場合、これらの非超電導相BaPbO₃、(Ca, Sr)₂CuO₃、(Ca, Sr)₁₄Cu₂₄O₃₈の粒径は数μmから数+μmであり、これらがピンニングセンタとし ての主役を演じていると考えるには少し大きすぎると考えられ、ピンニングセ ンタとしての役割を担うものとしては別のものを考える必要がある。また、 SEM観察結果より求めた超電導結晶の平均粒径は100μm程度であり、超電導結 晶の平均粒径が超電導電流ループに等しいことから、溶融凝固体試料において 超電導電流ループ径は結晶粒径に等しかったことが分かる。

4.3.3 種々の焼結体試料の磁化ーヒステリシス測定

溶融凝固体試料の77K、1Tにおける磁化ヒステリシス及びJcはYBCOのそれと同等か それ以上であり、試料内部には強いピンニング力が存在することが分かった。しかし ながら、溶融凝固によって試料中に導入された非超電導相はピンニングセンタと考え るには粒径が大きすぎた。そこで、非超電導相がほとんど存在しない焼結体試料を作 製し、その磁化ヒステリシスを測定した。図4.11に測定に使用した焼結体試料の粉末 X線回折測定結果を示す。何れの試料でも、回折線は全て単相として同定され、非超 電導相は存在しないことが確認できた。図4.12に焼結体試料の77Kにおける磁化ヒス テリシス曲線を示す。Ba置換の有無、TI-1212及びTI-1223の結晶構造の違いによらず、 何れの試料においても77K、1TにおけるΔMはゼロではないことが分かる。SEM観察



図4.9 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉溶融凝固体試料のX線回折測定結果



図4.10 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉溶融凝固体試料の断面SEM観察像





- (a) $(Tl_{0.5}Pb_{0.5})_1Sr_2Ca_1Cu_2O_7$,
- (b) $(Tl_{0.5}Pb_{0.5})_1(Sr_{0.8}Ba_{0.2})_2Ca_1Cu_2O_7,$
- (c) $(Tl_{0.5}Pb_{0.5})_1Sr_2Ca_2Cu_3O_9$,
- (d) $(Tl_{0.5}Pb_{0.5})_1(Sr_{0.8}Ba_{0.2})_2Ca_2Cu_3O_9$.



図4.12 種々の組成を有する焼結体試料の 77Kにおける磁化ヒステリシス曲線

- (a) $(Tl_{0.5}Pb_{0.5})_1Sr_2Ca_1Cu_2O_7$,
- (b) $(Tl_{0.5}Pb_{0.5})_1(Sr_{0.8}Ba_{0.2})_2Ca_1Cu_2O_7,$
- (c) $(Tl_{0.5}Pb_{0.5})_1Sr_2Ca_2Cu_3O_9$,
- (d) $(Tl_{0.5}Pb_{0.5})_1(Sr_{0.8}Ba_{0.2})_2Ca_2Cu_3O_9$.

によって結晶の平均粒径を調べたところ、Ba置換した試料では約8μm、Ba置換してい ない試料では約3μmであった。これらの結晶粒径を超電導電流ループの大きさである として(4.1)式よりJcを計算すると、(a)~(d)何れの試料の場合も

77K、1TにおけるJcは10⁴ A/cm² 以上であった。このことから、Ba置換の有無に拘わ らず、TI-1212或いはTI-1223の結晶構造を有する超電導物質による焼結体試料中には有 効なピンニング力が存在することが分かる。そして、試料に非超電導相は導入されて いないことより、ピンニングセンタの役割を果たしているものは、試料作製時に自然 に導入される欠陥、例えば転位、積層欠陥等であろうと推察される。この様なことか ら、TI-1212或いはTI-1223超電導物質を用いて77Kで使用する超電導線材を作製するこ とを考えた場合、特に意図的にピンニングセンタを導入しなくても数Tの磁場発生が 可能であることが分かる。

4.4 まとめ

幾つかの組成を有するTI-1212及びTI-1223超電導物質の溶融凝固試料、焼結体試料を
作製し、その磁化ヒステリシス曲線の測定を行ってシングルTI-O層系超電導物質の
ピンニングセンタに関して検討した。

(1) $(Tl_{0.5}Pb_{0.5})_1(Sr_{0.8}Ba_{0.2})_2Ca_2Cu_3O_9溶融凝固試料のJcは、温度5Kにおいて$ は何れの磁場下でも10⁶A/cm²以上と非常に高い値であった。また、77Kにおいてはゼロ磁場で2x10⁵A/cm²、1Tの磁場下においても6x10⁴A/cm²と高いピンニングカを持つとされるQMG法で作製したYBCO試料と同等以上の高い値であった。

(2) 溶融凝固体試料において、超電導電流が流れるループの径は試料厚さで はなく、超電導結晶の粒径に等しいことが分かった。

(3)組成の異なるTI-1212或いはTI-1223の焼結体試料において、試料中には非超電 導相が存在しないにも拘わらず77K、1TにおけるJcは10⁴A/cm²を越えており、焼結 体試料中には有効なピンニング力が存在することが分かった。

(4) TI-1212或いはTI-1223の結晶構造を有する超電導物質による試料中には、試料 の作製方法に拘わらず、有効なピンニング力が存在することが分かった。そして、ピ ンニングセンタの役割を果たしているものは、試料作製時に自然に導入される欠陥、 例えば転位、積層欠陥等であろうと推察される。

(5) TI-1212或いはTI-1223超電導物質を用いて77Kで使用する超電導線材を作製し、 数Tの磁場を発生させることを考えた場合、特に意図的なピンニングセンタ導入の必 要がないことが分かった。 <第4章の参考文献>

- 1) 熊倉浩明、前田弘:応用物理 第62卷(1993)455.
- 2) A. C. ローズ-インネス、E. H. ロディリック著:超電導入門、産業図書株式会社、 1978年.
- K. Osamura, N. Matsukura, Y. Kusumoto, S. Ochiai, B. Ni and T. Matsushita, Jpn. J. Appl. Phys. 29(1990)L1621.
- 4) K. Osamura T. Kizu and T. Oku, Physica C 226(1994)113.
- M. Murakami, M. Morita, K. Doi, K. Miyamoto and H. Hamada, Jpn. J. Appl. Phys. 28(1989)L399.
- L. Civale, M. W. McEfresh, A. D. Marwick, F. Horzbelg, C. Field, J. R. Thompson and D. K. Christen, Phys. Rev. B 43(1991)13732.
- M. Konczykowski, E. Rullier-Albenque, E. R. Yacoby, A. Shauiov, Y. Yeshurun and P. Lejay, Phys. Rev. B 44(1991)7167.
- L. Civale, A. D. Marwick, T. K. Worthington, M. A. Kirk, J. R. Thompson, L. Krusin-Elbaum, Y. Sun, J. R. Clem and F. Horzbelg, C. Field, Phys. Rev. Lett. 29(1991)143.
- 9) T. Umemura, K. Egi, M. Wakata, and S. Utsunomiya, Physica C 185-189(1991)2219.
- A. Gupta, P. Esquinazi, H. F. Braum, H. W. Neumller, G. Ries, W. Schmidt and W. Gerhuser, Physica C 170(1990)95.
- W. Gerhuser, G. Ries, H. W. Neumller, W. Schmidt, O. Eibl, G. Saemann-Ischenko and S. Klaumnzer, Phys. Rev. Lett. 68(1992)879.
- J. R. Thompson, Y. R. Sun, H. R. Kerchner, D. K. Christen, B. C. Sales, C. Chakoumakos, A. D. Manwick, L. Civale and J. O. Thomson, Appl. Phys. Lett. 60(1992)2306.
- H. Kumakura, K. Togano, E. Yanagisawa, J.Kase and H.Maeda, Jpn. J. Appl. Phys. 29(1990)L1652.

第5章 シングルTl-O層系超電導物質 の不可逆磁場

第5章 シングルTI-O層系超電導物質の不可逆磁場

5.1 緒言

第4章で、シングルTI-O層系超電導体の77K、1Tにおけるピンニング力は (Bi,Pb)₂Sr₂Ca_{n-1}Cu_nO_{2n+4}(以下BSCCと略す)やTl₂Ba₂Ca_{n-1}Cu_nO_{2n+4}(以下 TBCC)に比較して非常に大きく、結晶粒内を流れうる超電導電流の大きさ (以下粒内Jcと略す)はYBa₂Cu₃O₇₋₈(以下YBCO)と同等かそれ以上であるこ とを示した。しかしながら、その差は超電導体に導入されたピンニングセンタ の差によると考えるには、少し難があった。

高温超電導体を磁場中に置いたときの奇妙な振る舞いは、非常に早い時期から指摘 されてきた。試料の温度を変化させながら磁化を測定したとき、超電導転移温度(Tc) からある温度(不可逆温度:T*)まで広い範囲で磁場履歴を示さない領域(可逆領域) が存在すること¹、磁場中で電気抵抗を測定すると磁場の増加と共に超電導転移がブ ロードになること^{2,3)}、T* <T <T cの可逆領域では電気抵抗の発生が磁場と電流のなす 角度に依存しないこと^{4,5)}(ローレンツ力に無関係であるということ)等の実験結果は 従来の超電導体には見られなかった新しい現象であった。これらの現象は超電導体に 侵入した量子化磁束線の振る舞いに基づく現象であり、高温超電導体のピンニングの 問題が臨界電流密度(Jc)とは別の形で現われたものである。それゆえ多くの研究者 の関心を集め、様々なモデルのもとでこれらの奇妙な現象の説明が試みられてきた。 フラックスクリープ⁶、フラックスフロー⁷⁾、巨大磁束クリープ^{8,9)}等は従来超電導体で 使われてきたピンニング理論の延長上にあるモデルである。また、従来の金属系超 電導体が研究対象としていた温度領域は主に4.2Kと極低温であが、高温超電導 体がターゲットとする液体窒素温度領域はそれに比べて非常に高い温度であり、 従って、従来は考慮の対象とならなかった熱的な励起を重視し、磁束グラスモ デル¹⁰⁾が提案されている。また、高温超電導物質のコヒーレンス長は金属系超電 導物質に比べて2桁程度も短く、またその異方性が数十~数百倍と非常に大き く、2次元性の強い電子構造をしている¹¹⁾。これらの要因を考慮に入れて、従 来の金属系超電導体では考慮されていなかった量子化磁束線そのものが従来の 超電導体で考えられていたものと異なって、c軸方向に弱く結合したパンケー

キ状の磁束線構造を取っているとするモデルも提案されている^{12,13}。もし、量 子化磁束線が状態変化を起こしていれば、超電導体のピンニングカを決定付け る要因は、ピンニングセンタのみではなく、量子化磁束線の構造そのものが非 常に大きな役割を果たしている可能性があり、その解明は応用上の観点からも 非常に重要である。

本章ではまず、 $(Tl_{0.5}Pb_{0.5})_1(Sr_{0.8}Ba_{0.2})_2Ca_2Cu_3O_9$ 単結晶を作製し、その不可 逆磁場(可逆領域と不可逆領域の境界を与える磁場、不可逆磁場以上の磁場が 印加されるとその超電導体の電気抵抗はゼロでなくなる)の温度依存性を調べ た。また比較のため、 $Bi_2Sr_2CaCu_2O_{8+8}$ 単結晶、 $Tl_2Ba_2CaCu_2O_{8+8}$ 単結晶試料の 不可逆磁場も併せて測定した。その後、不可逆磁場に及ぼす因子を調べるため、 元素置換によってキャリア濃度を変化させた $(Tl_{1-x}Pb_x)_1(Sr_{0.8}Ba_{0.2})_2Ca_2Cu_3O_9$ $(x=0, 0.5) \geq (Tl_{1-x}Pb_x)_1Sr_2(Ca_{1-2}Y_2)_1Cu_2O_7$ (x=0.3, 0.5, z=0.2)の焼結体 試料、及び窒素アニールによってキャリア濃度を減少させた $Bi_2Sr_2CaCu_2O_{8+8}$ 単 結晶試料を用いた測定を行った。

その後、種々の超電導物質の不可逆磁場の温度依存性を比較検討し、高温超 電導体のピンニングカに及ぼすピンニングセンタ以外の因子について考察を行っ た。

5.2 実験方法

5.2.1 試料の作製方法

単結晶の合成はフラックス法を用いた。原料はTl₂O₃、PbO、SrO、BaO、 CaO、 CuO を 使 用 し 、 金 属 元 素 の モ ル 比 が Tl:Pb:Sr:Ba:Ca:Cu = 3.5:0.5:1.6:0.4:2.0:6.0となるように混合した。Tl₂O₃とCuOを過剰に加えるこ とによって多量のフラックスを生成させた。この粉末をアルミナ性ルツボに入 れ、2 重に密封した後、940℃まで5時間で昇温し、1時間保持後、90時間掛 けて850℃まで徐冷して単結晶を成長させた。その後、単結晶試料は600℃で50 時間、酸素中でアニールした。

焼結体試料は、第2章と同様の固相反応法によって合成した。キャリア量の

調節は、3価のTlを4価のPbで、また2価のCaを3価のYで置換することによって行なった。

5.2.2 不可逆磁場の測定方法

不可逆磁場の測定は、SQUID磁束計を用いて行なった。試料を10Kに冷却し、所定 の磁場を印加して、超電導が破れる150Kまで昇温しながら磁化を測定する。試料温 度が150Kに達したら次は磁場を印加したまま、磁化を測定しながら試料を冷却して 行く。昇温時と降温時の磁化曲線がずれ始める温度を不可逆温度として記録し、種々 の磁場に対してこの不可逆温度を測定して不可逆曲線を得、これより不可逆磁場を求 めた。磁化曲線のずれの定義は、ビーンモデルによって磁化をJcに換算した値¹⁴⁾が 100A/cm²となる磁化をもってクライテリオンとした。

5.3 実験結果

5.3.1 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉単結晶の不可逆磁場

測定に用いた単結晶試料の外観を、図5.1に示す。厚さ0.06mm、0.5mm X 0.5mmの板状の単結晶が得られていることが分かる。板状結晶の上のドーム状 のものはT1とCuが過剰なフラックスの残留物である。本単結晶試料は、数枚の 板状の結晶が積層したものであり、また細かな非超電導相が表面に付着してお り、厳密な意味では単結晶となってはいない。しかし、本章での不可逆磁場の 測定を行う限りにおいては、十分であると考える。EDXによる組成分析結果は T1:Pb:Sr:Ba:Ca:Cu = 0.6:0.5:1.4:0.5:2.1:3.0であり、意図した組成の単結晶が 得られたものと考えられる。

図5.2に、印加磁場10ガウスで測定した単結晶試料の磁化の温度依存性を示 す。113K以上の温度では磁化はゼロであり、112.5K以下の温度で磁化はマイ ナスの値となった。本試料のTcは112.5Kである。Tc以下の温度で、超電導転 移はシャープであり、良質の単結晶試料が得られていると考えられる。

図5.3にSQUIDによる直流磁化測定から求めた不可逆磁場の温度依存性を示



0.2 mm

図5.1 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉単結晶試料の 外観写真



図5.2 印加磁場を10 Gaussとした時の (Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉単結晶試料の 磁化の温度依存性



図5.3 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉単結晶試料の 不可逆磁場の温度依存性

す。磁場は試料のc軸に平行に印加した。試料温度の低下に従って、不可逆磁場は急速に大きくなり、77Kで1.5Tであった。

5.3.2 Bi,Sr,CaCu,O₈₊₈、Tl,Ba,CaCu,O₈₊₈単結晶試料の不可逆磁場

Tl₂Ba₂CaCu₂O₈₊₈単結晶(Tl-2212)は日立研究所の添田氏より提供されたものである。また、Bi₂Sr₂CaCu₂O₈₊₈単結晶は日立化成株式会社、茨城研究所の立木氏より提供されたものである。Bi₂Sr₂CaCu₂O₈₊₈単結晶はまず、酸素中で700 $C \times 100$ 時間のアニールを行った後、1回目の不可逆磁場測定を行った。その後、同じ試料を窒素中で700 $C \times 100$ 時間のアニールを行って2回目の測定を行った。

図5.4にTI-2212単結晶及びBi-2212単結晶の不可逆磁場の温度依存性を示す。 磁場は結晶のc軸に平行に印加した。◇印はTI-2212(Tc=105K)、□印は酸素 アニール後のBi-2212(Tc=82K)、■黒丸は窒素アニール後のBi-2212 (Tc=90K)の測定結果である。何れの場合も、温度の低下に従って不可逆磁 場はゆっくりと増加してゆく。TI-2212は60K付近から、酸素アニール後の Bi-2212は40K付近から、窒素アニール後のBi-2212は30K以下の温度で急激に 不可逆磁場が増加し始める。図5.4のスケールでは、Bi-2212単結晶の不可逆磁 場のアニール雰囲気による違いが見にくいので、低磁場領域を拡大したものを 図5.5に示す。酸素アニール後の不可逆磁場が窒素アニール後の不可逆磁場よ り大きいことが分かる。 液体窒素の沸点温度(77K)における不可逆磁場は、 TI-2212で70mT、Bi-2212ではどちらも5mT以下と非常に小さな値となっており、 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉単結晶(TPBS-1223)の1.5Tと対照的である。

5.3.3 元素置換を行った焼結体試料の不可逆磁場の変化

元素置換によってキャリア濃度を変化させた焼結体試料を用いて不可逆磁場の測定 を行った。第3章で示したように、TISr₂CaCu₂O₇、TISr₂Ca₂Cu₃O₉のTIサイトをPbで、ま たCaサイトをYで置換することによってキャリア濃度を減少させることが出来る。

まず、(Tl_{1-x}Pb_x)₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉(x=0、0.5)焼結体試料の不可逆磁場



図5.4 Tl₂Sr₂CaCu₂O_{8+δ}及びBi₂Sr₂CaCu₂O_{8+δ} 単結晶試料の不可逆磁場の温度依存性



図5.5 Bi₂Sr₂CaCu₂O_{8+δ}単結晶試料の不可逆磁場の
 温度依存性の低磁場領域を拡大した図







図5.7 (Tl_{1-X}Pb_X)₁Sr₂(Ca_{1-Z}Y_Z)₁Cu₂O₇ (x=0.3, 0.5, z=0.2) 焼結体試料の不可逆磁場の温度依存性
の測定を行った。第2章で説明したようにTl₁Sr₂Ca₂Cu₃O₉の単相試料を得るこ とが出来なかったので、Srサイトの20%をBaで置換することで単相試料を得た。 測定に使用した試料は何れも、X線回折測定で単相試料であることを確認した。 焼結体試料中の結晶の向きはほぼランダムであった。x=0の試料のTcは95K、 x=0.5の試料のTcは115Kであった。図5.6に不可逆磁場の温度依存性を示す。 どちらの試料の不可逆磁場も類似の温度依存性を示すが、Tcが20K高いため、 x=0.5の試料の不可逆磁場の値の方が大きくなっている。

次に、(Tl_{1-x}Pb_x)₁Sr₂(Ca_{1-z}Y_z)₁Cu₂O₇(x=0.3、0.5、z=0.2)焼結体試料の不 可逆磁場の測定を行った。第3章で説明したようにTIサイトの50%以上をPbで 置換することは出来ないので、更なるキャリア量の減少はCaサイトをYで置換 することで代用した。測定に使用した試料は何れも、X線回折測定で単相試料 であることを確認した。焼結体試料中の結晶の向きはほぼランダムであった。 x=0の組成の場合、第2章で述べたように超電導性は示さないので、置換率 x=0.3の組成から実験を行った。図5.7に不可逆磁場の温度依存性を示す。 x=0.3、x=0.5、x=0.5 & z=0.2の試料のTcはそれぞれ81K、90K、102Kであっ た。何れの組成に於いても、温度の低下に従って不可逆磁場は単調に減少して ゆき、50K付近でほぼ同じ値になっている。

5.4 考察

5.4.1 超電導物質による不可逆磁場の違い

図5.8に種々の高温超電導物質の単結晶の、磁場をc軸に平行に印加した場合の不可 逆磁場を示す。図中、YBCO単結晶のデータは報告されているものを使用した¹⁵⁾。 物質によってTcが異なっているため、横軸はTcで規格化した温度で表現した。 YBCOの不可逆曲線はTcから急激に立ち上がり、TPBS-1223では温度低下に従っ て不可逆磁場はゆっくりと増加し、T/Tc~0.8付近から急激に大きくなる。 Tl-2212ではT/Tc~0.7付近から増加し始め、T/Tc~0.5付近から不可逆曲線は急 激に立ち上がる。Bi-2212の場合は、アニール条件によって若干異なるが、不 可逆磁場はT/Tc~0.4付近まで非常に小さな値であり、T/Tc~0.2付近から急激



図5.9 種々の高温超電導物質の不可逆磁場の 温度依存性

に大きくなる。これを、横軸に(1-T/Tc)の対数、縦軸に不可逆磁場の対数を とってプロットし直したものを図5.9に示す。YBCO、TPBS-1223のデータ点は それぞれ1本の直線上に乗っているが、Tl-2212、Bi-2212の場合には2本の直 線が必要となる。この2本の直線が交差する点の温度は、図5.8不可逆曲線が 急激に立ち上がる点に一致している。従来の金属系超電導体の研究によれば、 直線の傾きは有効に働いているピンニングセンタのサイズ、形状等に依存する といわれている¹⁶。高温超電導体に於いても同様の解釈が成り立つかどうかは 後ほど検討することとするが、とにかく、この温度で量子化磁束線とピンニン グセンタの間の相互作用に大きな変化が生じていることが分かる。

図5.10に高温超電導物質の結晶構造を示す。YBCO及びTPBS-1223は2ユニッ トセルをc軸方向に2個重ねたものを、TI-2212及びBi-2212は1ユニットセル を描いている。ここで、超電導性を担うと考えられているCuOの面間距離に注 目すると、YBCOが一番短く、TPBS-1223、TI-2212、Bi-2212の順に長くなっ ている。そして、YBCOとTPBS-1223の差、及びTI-2212とBi-2212の差は比較 的小さく、TPBS-1223とTI-2212の面間距離の差は0.28nmとかなり大きくなっ ている。このことを踏まえて、図5.8をあらためて見てみると、CuO面間距離が 短いものほど不可逆曲線は高温から立ち上がっていることが分かる。また、図 5.9において、YBCO、TPBS-1223のデータ点はそれぞれ1本の直線上に乗って いるが、TI-2212、Bi-2212の場合には2本の直線が必要となっていたが、これ は前2者に比べて後者の2物質のCuO面間距離がかなり長いことに起因すると 推察できる。

以上のように、高温超電導物質の不可逆磁場は物質によって大きく異なって おり、特に超電導を主に担うと考えられるCuO面の面間距離に大きく依存して いることが分かる。

5.4.2 キャリア濃度による不可逆磁場の違い

図5.8及び図5.9において、酸素アニール後のBi-2212単結晶の不可逆磁場は窒素アニール後のそれより大きい値を取っている。Bi-2212の結晶中の2重Bi-O層の間には酸素が容易に出入りすることはよく知られている。酸素アニールにより、酸素が結晶中に導









図5.10 種々の高温超電導物質の結晶構造

入され、キャリア濃度が増加し、Tcは低下する。また還元雰囲気中でアニールするこ とで酸素が結晶から離脱し、キャリア濃度が減少してTcが90K程度まで向上する¹⁷⁾。 本研究では酸素アニール後のBi-2212単結晶はTcは82K、窒素アニール後のTcは90Kで あり、酸素アニール後の試料では確かにキャリア濃度が相対的に高いものと考えられ る。窒素及び酸素アニールによって、結晶構造に特に変化は起こらないことから、 Bi-2212においては酸素の導入によるキャリア量の増加が、不可逆磁場を向上させるこ とが分かる。

図5.4及び図5.5に $(Tl_{1-x}Pb_x)_1(Sr_{0.8}Ba_{0.2})_2Ca_2Cu_3O_9$ と

(Tl_{1-x}Pb_x)₁Sr₂(Ca_{1-z}Y_z)₁Cu₂O₇の不可逆磁場の温度依存性を示したが、試料のTc が異なっているので互いに比較することが出来ない。温度をTcで規格化した結 果を図5.11と図5.12に示す。何れの場合に於いても、置換率が増加するに従っ て不可逆曲線は高温、高磁場側へシフトしておいる。TlSr₂CaCu₂O₇、TlSr₂Ca₂Cu₃O₉ と同様の結晶構造を持つ超電導物質群においても、キャリア濃度の増加が不可逆磁 場を向上させることが分かる。

超電導物質のキャリア濃度を、酸素量の変化と、元素置換の2種類の方法によって 変化させたところ、どちらの場合も不可逆曲線は同じ方向に動いた。即ち方法には依 らず、キャリア濃度を高めることによって不可逆曲線を高温、高磁場側に動かすこと ができることが示された。もしも1種類の方法のみでしかこの様な結果が得られてい ないならば、「キャリア濃度を変化させるような操作によって、ピンニングセンタの 質、あるいは量が変化して不可逆曲線が動いた」との解釈もできる。しかしながら2 種類の方法によって同様の結果が得られていることから、キャリア濃度の変化が磁束 線の状態を変化させ、その結果不可逆曲線が動いたと考える方が妥当である。

5.4.3 高温超電導体のピンニングを支配する因子

本研究で使用した試料はいずれも、特にピンニングセンタを導入する様な操作は行 なっておらず、熱平衡的に含まれてしまう転位、積層欠陥等の欠陥以外にはピンニン グセンタとなるべきものは含まれていない。

YBCOに関しては、照射欠陥¹⁸⁻²⁰⁾、非超電導析出物^{21,22)}等が全温度領域に渡って有効 なピンニングセンタとして働くことが報告されている。また、BSCCに関しては、



図5.11 (Tl_{1-X}Pb_X)₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉ (x=0, 0.5) 焼結体試料の不可逆磁場の温度依存性



図5.12 (Tl_{1-X}Pb_X)₁Sr₂(Ca_{1-Z}Y_Z)₁Cu₂O₇ (x=0.3, 0.5, z=0.2) 焼結体試料の不可逆磁場の温度依存性

(Ca, Sr)₂CuO₃やPt-Sr-O析出物²³、重イオン照射によって導入される欠陥²⁴⁻²⁶)等 が、低温領域或いは弱磁場中で有効なピンニングセンタとして働くことが報告 されている。この様に不可逆曲線より低温、低磁場側では多数の有効なピンニ ングセンタが報告されているにも拘わらず、77Kの比較的高い磁場中でBSCC に有効なピンニングセンタが導入できた例は報告されていない。

ピンニングとは、超電導体内部に侵入した量子化磁束線の格子全体と、超電 導体中に存在する非超電導部分の全体的な相互作用によるものである。従って、 もしも量子化磁束線格子自体が非常に剛性の低いものであったならば、そこに 適切なピンニングセンタが存在していても全体としてのピンニング力は非常に 弱いものとなるはずである。

薄い超電導層と絶縁層が交互に積み重なった積層体の積層方向に平行に磁場 を掛けた場合、量子化磁束線はその薄い超電導層にのみ存在し積層体全体で見 れば、薄いパンケーキ状の量子化磁束が磁場の印加方向に弱く積み重なった磁 束線構造をとり、この様な場合、積層体のピンニング力は非常に弱くなること が指摘されている^{12,13)}。高温超電導物質の結晶構造は、導電性が高く低温で超電 導になると考えられているCu₂AO₄部分(AはCa、希土類元素等)と、相対的にキャリ ア密度が低く、超電導性は示さないと考えられるBO, CO面²⁷⁾(BはCu(I), TI, Pb, Bi、C はBa, Sr、これらをブロッキング層と呼ぶ)とが交互に積み重なっている構造をして いると見なすことが出来る。そして層の垂直方向のコヒーレンス長は百分の数nmから 十分の数nmであると見積られており¹¹⁾、これはブロッキング層の厚さよりも短い。従っ て、高温超電導体においては、ユニットセルの内部においても超電導の強さは均一で なく、0.3nm程度の厚さの超電導面と1nm程度の非超電導面が交互に積層されていて、 非超電導層の部分へは超電導面からの近接効果によってクーパーペアが浸みだして弱 い超電導になっていると予想される。これは上記のKes達が提案したモデル^{12,13}に非 常に近い状態である。

この様な状態では量子化磁束線格子の剛性は、c軸方向への超電導電子の近接効果、 或いはジョセフソン結合の強さが支配することになる。c軸方向の近接効果或いはジョ セフソン結合の強さは、超電導CuO面間の距離とその間の非超電導層のキャリア濃度 でおよそ決まる²⁸⁾のであるから、結局、量子化磁束線格子の性質を支配するものは、 超電導CuO面間の距離とその間の非超電導層のキャリア濃度であると予想される。本 章で得られた2つの実験事実、(a)超電導CuO面間距離の短い物質ほど不可逆磁場が高 い、(b)同じ結晶構造(同じCuO面間距離)であればキャリア濃度の高い物質ほど不可 逆磁場が高い等の事実はこの仮説と良く整合性がとれている。本研究の他にも、Kim 達は、CuO面間距離と不可逆磁場の間に明確な相関があること指摘している²⁹⁾。また、 最近、更に多くの高温超電導物質に関して、CuO面間距離が小さい物質ほど不可逆磁 場が高いことが確認されている³⁰⁾。また(La_{1-x}Sr_x)₂CuO₄においてもキャリア量の増加に ともなって不可逆磁場が増加することも確認されている³¹⁾。

以上のことより、高温超電導体の不可逆磁場は、ピンニングセンタと云うよりはむ しろ、結晶構造中の超電導CuO面間の距離と面間(ブロッキング層内)のキャリア濃 度が主に支配していることが分かった。ブロッキング層が薄くかつキャリア濃度が高 い高温超電導物質ほど、高い不可逆磁場を持っている。これらは、高温超電導物質の 結晶構造と電子構造にもとずく性質であり、超電導性を低下させずに独立に変化させ ることは困難である。そして、応用上重要な結論として、ピンニングセンタの導入等 のエンジニアリング的な手法で、不可逆磁場を向上させることは非常に難しく、液体 窒素冷却で作動する高温超電導マグネットを作製する場合には、本質的に不可逆磁場 の高い超電導物質を使用することが好ましいことが分かる。

5.5 まとめ

種々の高温超電導物質の単結晶、及び元素置換によってキャリア濃度を変化させた 焼結体試料を用いて、不可逆磁場の温度依存性を測定し、高温超電導体におけるピン ニングの支配因子について検討した。

(1) TPBS-1223単結晶を作製し、その不可逆磁場を決定した。77Kにおける不可逆磁場は1.5TとYBCOに次ぐ大きな値であり、実用上有利な物質であることとが分かった。

(2)高温超電導物質の不可逆曲線は、超電導CuO面間距離の短い物質ほど、 高温、高磁場側にあることを明らかにした。

(3)結晶中の酸素量の調節、或いは価数の異なる元素による置換によって超 電導物質のキャリア量を増加させると、不可逆曲線が高温、高磁場側にシフト することを明らかにした。 (4) 高温超電導体の不可逆曲線は、ピンニングセンタではなく、結晶構造中の超電導CuO面間の距離と面間(ブロッキング層内)のキャリア濃度が主に支配していることが分かった。

(5) 高温超電導体のピンニングカ向上に関して、不可逆曲線より低温、低磁 場領域ではピンニングセンタ導入が有効な手段となるが、不可逆曲線そのもの を高温、高磁場側に大きくシフトさせることは難しい。液体窒素冷却で作動す る超電導マグネットの開発にはYBCOかシングルTI-O層系超電導物質の使用が 好ましいことが分かった。 <第5章の参考文献>

- 1) K. A. Muller, M. Takashige and J. G. Bednorz: Phys. Rev. Lett., 58(1987)1143.
- N. Kobayashi, K. Oh-ishi, T. Sasaoka, M. Kikuchi, T. Sasaki, S. Murase, K. Noto, Y. Syono and Y. Muto: Jpn. J. Appl. Phys., 56(1987)1309.
- 3) Y. Iye, T. Tamegai, H. Takeya and H. Takai: Jpn. J. Appl. Phys., 26(1987)L1057.
- K. Kitazawa, S. Kambe, M. Naito, I. Tanaka and H. Kojima, Jpn. J. Appl. Phys., 28(1989)L555.
- 5) K. Kadowaki, Physica C, 185-189(1991)1811.
- 6) M. Tinkham, Phys. Rev. Lett., 60(1988)2202.
- 7) 小林典男:固体物理、25(1990)139.
- 8) T. K. Worthington, W.J. Gallapher and T. R. Dinger: Phys. Rev. Lett., 59(1987)1160.
- 9) Y. Yesurun and A. P. Malozemoff: Phys. Rev. Lett., 60(1988)2202.
- 10) M. P. A. Fisher: Phys. Rev. Lett., 62(1989)1415.
- 11) 低温工学協会:超伝導、極低温ハンドブック、オーム社、1993年、p1104.
- P. H. Kes, J.Aarts, V.M.Vinokur and C. J. van der Beek, Phys. Rev. Lett., 64(1990)1063.
- 13) J. R. Clem, Physical Review B, 43(1991)7837.
- H. Kumakura, K. Togano, E. Yanagisawa, J.Kase and H.Maeda, Jpn. J. Appl. Phys. 29(1990)L1652.
- P. L. Gammel, L. F. Schnemeyer, J. V. Wasczak and D. J. Bishop: Phys. Lev. Lett., 61(1988)1666.
- 16) A. C. ローズ-インネス、E. H. ロディリック著:超電導入門、産業図書株式会社、 1978年.
- S. Kambe, T. Matsuoka, M. Takahashi, M. Kawai and T. Kawai, Phys. Rev. B, 42(1990)2669.
- L. Civale, M. W. McEfresh, A. D. Marwick, F. Horzbelg, C. Field, J. R. Thompson and D. K. Christen, Phys. Rev. B 43(1991)13732.
- M. Konczykowski, E. Rullier-Albenque, E. R. Yacoby, A. Shauiov, Y. Yeshurun and P. Lejay, Phys. Rev. B 44(1991)7167.

- L. Civale, A. D. Marwick, T. K. Worthington, M. A. Kirk, J. R. Thompson, L. Krusin-Elbaum, Y. Sun, J. R. Clem and F. Horzbelg, C. Field, Phys. Rev. Lett. 29(1991)143.
- K. Osamura, N. Matsukura, Y. Kusumoto, S. Ochiai, B. Ni and T. Matsushita, Jpn.J.Appl.Phys., 29(1990)L1621.
- M. Murakami, M. Morita, K. Doi, K. Miyamoto and H. Hamada, Jpn. J. Appl. Phys. 28(1989)L399.
- 23) T. Umemura, K. Egi, M. Wakata, and S. Utsunomiya, Physica C 185-189(1991)2219.
- 24) A. Gupta, P. Esquinazi, H. F. Braum, H. W. Neumller, G. Ries, W. Schmidt and W. Gerhuser, Physica C 170(1990)95.
- W. Gerhuser, G. Ries, H. W. Neumller, W. Schmidt, O. Eibl, G. Saemann-Ischenko and S. Klaumnzer, Phys. Rev. Lett. 68(1992)879.
- 26) J. R. Thompson, Y. R. Sun, H. R. Kerchner, D. K. Christen, B. C. Sales, C. Chakoumakos, A. D. Manwick, L. Civale and J. O. Thomson, Appl. Phys. Lett. 60(1992)2306.
- 27) 十倉好紀、固体物理 第25卷(1990)618.
- 28) 田仲由喜夫、塚田捷:固体物理、第23卷(1988)153.
- 29) D. H. Kim, K. E. Gray, R. T. Kampwirth, J. C. Smith, D. S. Richeson, T. J. Marks and M. Eddy, Physica C 177 (1991) 431.
- T. Nabatame, J. Sato, Y. Saito, K. Aihara, T. Kamo and S. Matsuda, Physica C 193 (1992) 390.
- J. Shimoyama, S. Hahakura, R. Kobayashi, K. Kitazawa, K. Yamafuji and K. Kishio, Physica C 235-240(1994) 2795.

第6章 Powder-in-tube法による 超電導線材の作製

第6章 Powder-in-tube法による超電導線材の作製

6.1 緒言

第4章及び第5章で、シングルTI-O層系超電導体の77K、1Tにおけるピンニングカ は(Bi,Pb)₂Sr₂Ca_{n-1}Cu_nO_{2n+4}(以下BSCCと略す)やTI₂Ba₂Ca_{n-1}Cu_nO_{2n+4}(以下 TBCC)に比較して非常に大きく、結晶粒内を流れうる超電導電流の大きさ (以下粒内Jcと略す)はYBa₂Cu₃O₇₋₈(以下YBCO)と同等かそれ以上であるこ とを示した。これは液体窒素冷却で作動する超電導機器を開発する上で、非常 に重要な性質であるが、十分条件ではない。シングルTI-O層系超電導体を実用に 供するためには、その第1ステップとして線材を開発する必要があるが、超電導線材 は多結晶で構成されるため、線材としての高いJcを得るためには、高い粒内Jcだけで はなく、結晶粒界を流れる超電導臨界電流密(粒界Jc)も高くする必要がある。

高温超電導物質を線材化する方法として種々のプロセスが提案されているが、 現在最も広く用いられているのはPowder-in-tube法(PIT法)¹⁾である。この手 法を一言で述べると、「金属パイプの中に超電導粉末を充填し、線材形状に加工し た後、内部の超電導体の粉末を焼結させる」方法である。線材の長尺化が他のプロセ スに比較して格段に容易で、経済性に優れた手法であるとともに、BSCC系超電導物 質の線材化で非常に成功している手法でもある。既に、20K以下の極低温或いは77K 近傍の弱磁場中でのアプリケーションを作製できるレベルのJcを有する線材が開発で きている¹⁻⁵⁾。例えば、(Bi,Pb)₂Sr₂Ca₂Cu₃O₁₀(Bi-2223)を使用したPIT線材では 接続無しで1km長のものが製造され、そのJcは77K、無磁場中で10,000A/cm²を 越えるようになってきた²⁾。そしてこの線材を用いて、パワーリード³⁾、ブスバー ⁴⁾、冷凍機で20K程度に冷却して動作するマグネット⁵⁾等のアプリケーションも 作製されつつある。また、Bi₂Sr₂Ca₁Cu₂O₈(Bi-2212)を使用したPIT線材では、 4.2K、23Tの磁場中において110,000A/cm²のJc値が報告されており⁶⁾、超強磁 場超電導マグネットの最内層用コイルとしての開発が進んでいる。

しかしながら、第5章で議論した結果より、これらBSCC超電導物質を使用 した線材では77K、磁場中での実用化を図ることは難しい。そこで、本章では BSCC系超電導物質の線材化で成功しているPIT法を用いて、Tl_{0.5}Pb_{0.5}Sr_{1.6}Ba_{0.4}Ca₂Cu₃O₉ (以下、本章ではTPSB-1223と略す)の線材化を試みた。まず初めに、超電導線材に 使用するTPSB-1223粉末の単相合成を行い、次にTPSB-1223線材を様々な条件で熱処 理してJcの向上を図った。

6.2 実験方法

6.2.1 超電導物質粉末の合成

超電導物質粉末の合成は、第2章と同様にして行った。作製手順を図6.1 に 示す。まず、PbO、SrO、BaO、CaO、CuOを金属元素のモル比が Pb:Sr:Ba:Ca:Cu = 0.5:1.6:0.4:2.0:6.0となるように秤量、めのう製の遠心ボー ルミルで30分混合、アルミナ製ルツボに入れて、合成空気(20%酸素、80%窒 素)フロー中で900℃にて10時間焼成する。この操作を2回繰り返した後、こ の前駆体粉末に金属元素のモル比がTI:Pb:Sr:Ba:Ca:Cu = 0.5:0.5:1.6:0.4:2.0:6.0となるようにTl₂O₃を加え、遠心ボールミルで30分混合 する。この混合粉末を、直径30mm、厚さ5mmのペレット状に圧粉成型し、こ れと同組成で重量約2倍量の粉末と共にすり合わせの蓋のついたアルミナ製ル ツボに入れて、合成空気(20%酸素、80%窒素)フロー中860℃で、10時間の 熱処理を行った後、室温まで炉冷した。

また、線材用の超電導粉末は、十分な単相化を図るため、異なった温度で複数回の熱処理によって作製した。前駆体粉末にTl₂O₃を加え、ペレット状に圧粉 成型したものを、880℃で10時間熱処理。再度、粉砕し、ペレット状に圧粉成 型したものを、880℃で10時間熱処理した。更に粉砕した後、2回の熱処理で 蒸発した分のTl₂O₃を加えてペレット状に圧粉成型し、875℃で50時間の熱処理 を行った。

6.2.2 線材試料の作製

超電導線材は、報文¹⁾を参考に、図6.2に示す手順で行った。まず超電導物質の粉末 を作製し、外径6mm、内径5mmのAgパイプもしくはAu-5%Pd合金パイプに充填する。



図6.1 線材用超電導粉末の作製手順



これを室温で、外径1.4mmになるまで引抜き加工を施し、引き続いて厚さ0.3mmになるまで冷間圧延を施し、テープ状の線材を得た。

6.2.3 試料の評価方法

線材試料のTc及びJcの測定は直流4端子法によって行った。端子の接続にはインジ ウム半田を用い、抵抗発生のクライテリオンは0.1 µV/cmとした。 超電導粉末中の 結晶相の同定は通常の粉末X線回折(θ-20スキャン)により行った。測定に はCuKα線を用い、ターゲット加速電圧40kV、電流30mA、ゴニオメーターの 走査は0.04度ごとのステップスキャンとした。試料の研磨面及び破断面の組織 観察は走査型電子顕微鏡(SEM)を用い、Energy Dispersive X-ray Analysis (EDX) にて組成を分析した。また、示差熱分析計(DTA)を用いて、おおよその試料 の分解温度等を見積もった。

6.3 実験結果及び考察

6.3.1 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉超電導粉末の液相生成温度

まず初めに、860℃で合成した粉末試料のDTA測定を行った。結果を図6.3に 示す。大気中、500℃から1000℃の範囲で、878℃、906℃、938℃の3カ所に 吸熱ピークが観測された。そこで、まず初めに最も低温側の吸熱ピークの温度 878℃で、どのような反応が起こっているかを詳しく調べることとした。

温度を変えての複数の熱処理実験を行う代わりに、図6.4に示す様な熱処理方法 (サーマルグラディエント法)を用いた。長さ40cmのAu-5%Pd合金シース線材を、1 ℃/cmの熱勾配を掛けた電気炉中に設置し、試料の最低温部を860℃、最高温部を900 ℃にセットして、大気中で24時間の熱処理を行った。熱処理中、試料の数カ所に熱電 対を接触させ、正確な試料温度をモニターした。

熱処理後の試料の研磨断面を光学顕微鏡で観察したところ、878℃で熱処理された 部分(試料の低温端から18cmの部分)を境に組織が大きく異なっていた。そこで878 ℃を中心に上下3℃の温度でアニールされた部分をSEMにより観察した。



図6.3 TS-1223粉末試料のDTA測定結果



図6.4 サーマルグラディエント法による試料の熱処理



各温度における試料のSEM観察結果 义6.5

図6.5(a), (b), (c)に875, 878, 881℃でアニールされた部分のSEMによる反射電子像を示 す。図6.5(a)において白色、淡灰色、暗灰色、黒色の部分はそれぞれ、Ca₂PbO₄, TPSB-1223, (Sr, Ca)₂CuO₃, 空隙である。875℃でアニールされた部分は結晶粒が小さく、 また空隙も多くなっており、反応、焼結が進んでいないことが分かる。図6.5(b)にお いて白色、淡灰色、暗灰色の部分はBaPbO₃, TPSB-1223, (Sr, Ca)₂CuO₃である。878℃で アニールされた部分では結晶は10 μ m程度に大きく成長し、またTPSB-1223とBaPbO₃ の境界が直線状になっていて、TPSB-1223がかなり自由に成長したと見られることか ら、何らかの液相が存在したものと推測できる。図6.5(c)において白色、淡灰色、暗 灰色の部分はBaPbO₃, TPSB-1223, (Sr, Ca)₂CuO₃である。881℃でアニールされた部分に 存在する結晶相の種類は878℃でアニールされた部分に存在したものと同じであるが、 TPSB-1223の割合が少なく、より多くのBaPbO₃と(Sr, Ca)₂CuO₃が存在していることが 分かる。以上の事から、875℃から878℃の間に、TPSB-1223の分解をともう液相生成 反応の開始温度が存在することが分かる。

次に、この液相生成反応を詳しく調べるため、元素マッピングによる解析を行った。 概略手順を図6.6に示す。観察領域を256 x 256の領域に分割し、点(1,1)から点(256,256) まで各点毎の組成をEDX分析によって決め、点(i,j)における各元素のEDX強度を位置 (i,j)の関数として計算機に取り込んでおき、全点の測定が終了した後、注目する元素 を3種類選んで、赤、緑、青の3原色を割り当て、点(i,j)におけるその元素の存在量 に比例した濃さでそれぞれの色を与えて点(i,j)の色を計算機上で合成する。全ての点 について同様の操作を行うことによって、生成している化合物ごとに異なった色を有 する元素マッピング像が合成できる。例えば、Pbに赤、Caに緑、Baに青を与えてマッ ピングを行えば、Ca2PbO4が存在する部分は黄色に、CaPbO3の部分は橙色に、BaPbO3 の存在箇所は紫色に、と云ったように化合物毎に違った色に表示される。

図6.7に876℃でアニールされた部分の、図6.8に878℃でアニールされた部分の試料 断面のSEM反射電子像及び元素マッピング結果を示す。図6.7(b)と図6.8(b)に注目する と両温度で存在している結晶相が異なっていることが一目で分かる。図6.7(b)では黄 色系の色の部分がないことから、PbとBaは別々に存在していることが分かる。一方図 6.8(b)では赤色や緑色の部分はほとんど観察されず、PbとBaは同じ位置に存在してい ることが分かる。そして黄橙色に見えるBaPbO₃と赤茶色の部分が存在していることが 分かる。次に図6.7(d)と図6.8(d)を比較する。図6.7(d)では赤色の部分はほとんどな



図6.6 EDXによる元素マッピングの手順



図6.7 876°Cでアニールされた部分の 元素マッピング図 (a) 反射電子像、(b) Pb+Ba、(c) Ca+Cu、 (d) Pb+Ca+Tl、(e) Pb+Ba+Cu、(f) Sr+Ca+Cu



図6.8 878℃でアニールされた部分の 元素マッピング図 (a) 反射電子像、(b) Pb+Ba、(c) Ca+Cu、 (d) Pb+Ca+Tl、(e) Pb+Ba+Cu、(f) Sr+Ca+Cu く、全てのPbはCaと一緒に存在していることが分かる。EDX分析の結果、Ca₂PbO₄で あることが分かった。一方図6.8(d)では黄色系の色の部分は存在せず、TPSB-1223相以 外にはPbとCaを同時に含んだ結晶相は存在しないことが分かる。

図6.7(f)と図6.8(f)を比較すると、図6.7(f)における青色の部分は図6.7(d)と比較して Ca₂PbO₄であることがわかるので除外して考える。図6.7(f)と図6.8(f)に現れる色は何れ においても同様であり、黄緑色、紫色、エンジ色に見える結晶相が存在している。 EDX分析より、黄緑色の部分はTPSB-1223相で、紫色の部分は(Ca, Sr)₂CuO₃ (CaとSr の量は不定比、図中ではスペースの関係でCa₂CuO₃と表記している)であり、エンジ 色の部分は(Ca, Sr)₁₄Cu₂₄O₃₈ (CaとSrの量は不定比)であることが分かった。

図6.8(b)において茶色に見えている部分に注目する。図6.8(a)のSEM反射電子像と比較すると、これはTPSB-1223相の結晶粒界に沿って薄く存在していることが分かる。 そして図6.3のDTA測定結果で878℃に吸熱ビークが存在したこと等から、876℃と878 ℃の間に液相生成をともう反応が存在したものと推測できる。図6.8(b)において茶色 の部分が図6.8(d)においては赤紫色である。青色の成分を含み、緑色の成分を含んで いないことより、液相はTIを含むがCaは含まないことが分かる。また図6.8(e)において は橙色であることからCuも含むことが分かる。以上のことから、この系では、877℃ において、TI-Pb-Ba-Cu-Oからなる液相が生成する反応が起こっていることが分かる。 以上の結果から、877℃前後で存在した結晶相を図6.9にまとめる。ここで、877℃以上 では液相が介在するので系の反応は比較的早いため平衡に達していると仮定し、877 ℃以下では、固相6成分+酸素の系であるので系は十分に平衡に達しておらず、 TPSB-1223以外の観察された相は反応途中の準安定なものであると仮定した。

6.3.2 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉単相粉末の合成

一般的に考えて、6つの固相成分と酸素ガスからなる系の反応によって、 (Tl_{0.5}Pb_{0.5})₁(Sr_{0.8}Ba_{0.2})₂Ca₂Cu₃O₉単相試料を得るには非常に長い反応時間を必 要とする。実際、6.3.1項の結果からは化学量論組成で混合した原料粉末を 877℃以下で24時間反応させても、TPSB-1223単相にはなっていない。そこで 877℃に生成する液相を利用して、単相化を図った。即ち、877℃直上で液相が 介在した反応が早いと推測される状態でTPSB-1223を合成し、その後877℃



図6.9 877℃近傍で観察された結晶相

直下のTPSB-1223単相安定領域で長時間熱処理して残存する異相をTPSB-1223 に変換する事を試みた。図6.10(a)に880℃で10時間熱処理した焼結体、図 6.10(b)には、880℃で10時間熱処理し、粉砕した後再度圧粉成型して再び880 ℃で10時間熱処理し、粉砕した後再度圧粉成型して875℃で50時間熱処理した 試料の研磨断面のSEM写真を示す。図6.10(a)では灰色に見えるTPSB-1223の他 に白く見えるBaPbO₃、黒く見える(Ca, Sr)₂CuO₃や(Ca, Sr)₁₄Cu₂₄O₃₈が混じっているが、 図6.10(b)では写真のコントラストが一定でありTPSB-1223以外の結晶相はない ことが分かる。図6.11に、図6.10(b)の試料の粉末X線回折結果を示すが、すべ てのピークはTPSB-1223からのものである。以上のことから、877℃で生成す る液相を利用することで、TPSB-1223単相粉末を得ることが出来た。

6.3.3 AgシースTPSB-1223線材の熱処理条件の検討

前項で得られたTPSB-1223単相粉末を用いて、線材試料を作製し、空気中及び酸素中、種々の温度で熱処理してJcの変化を調べた。

図6.12に、空気中及び酸素中にて様々な温度で20時間の熱処理を行ったAgシース線 材試料の77K、無磁場でのJc値を示す。空気中で熱処理を行った場合、800℃で熱処理 した試料のJcが最も高く、熱処理温度が840℃以上になると急激にJcが低下している。 酸素中で熱処理を行った場合は、840℃で熱処理した試料のJcが最も高く、880℃を超 える温度で熱処理するとJcは急速に低下している。熱処理雰囲気を空気から純酸素に 変えると、Jcの熱処理温度依存性は40℃高温側にシフトしていることが分かる。

超電導物質としてBi-2223を用いたPIT線材の場合、線材の熱処理後にプレス加工を 行って、更に熱処理を繰り返すことによって高いJcが得られることが報告されている¹⁾。 そこで、TPSB-1223線材についても同様の事を試みた。熱処理温度は、酸素中の熱処 理で最も高いJcが得られた840℃を採用して、プレス後に10時間の熱処理を施した。図 6.13にJcのプレス回数依存性を示す。プレス回数を増やすに従ってJcは少しずつ向上 してゆき、4回のプレス+熱処理後の試料は77K、無磁場中で6000A/cm²のJcであった が、プレス5回目以降はJcが低下し始めた。これは、累積で50時間に及ぶ熱処理によっ て試料中のTI含有量が低下したためであると考えられる。従って、プレス+熱処理の 繰り返しによって、Agシースを使用したTPSB-1223のJc値をこれ以上大幅に向上させ



20µm

図6.10 880℃で熱処理した焼結体試料(a)、及び880℃ で熱処理した後875℃で熱処理した焼結体 試料(b)の研磨断面のSEM観察写真



図6.11 880℃で熱処理した後、875℃で熱処理した 焼結体試料の粉末X線回折結果



図6.12 空気中及び酸素中で熱処理したPIT線材試料 の77K、無磁場中でのJcの熱処理温度依存性



図6.13 AgシースPIT線材試料の77K、無磁場中での Jcのプレス回数依存性

ることは難しいと推測できる。

6.3.4 Au-5%PdシースTPSB-1223線材の熱処理条件の検討

プレス十熱処理によるJc向上をより効果的に行うため、柔らかいAgに換えて 比較的固いAu-5%Pd合金をシースとする線材試料を作製した。Agシース線材の 場合と同様に前項で得られたTPSB-1223単相粉末を用いて線材試料を作製し、酸素中 で熱処理してJcの変化を調べた。

まず最適な熱処理温度を調べるために、酸素中にて様々な温度で20時間の熱処理を 行った。図6.14に線材試料の77K、無磁場でのJc値を示す。Au-5%Pdシース線材を酸素 中で熱処理を行った場合、870℃で熱処理した試料のJcが最も高いことが分かる。次に、 線材試料にプレス+870℃ x 20時間の熱処理を繰り返し施したときのJcの変化を、図 6.15に示す。プレス回数を増やすに従ってJcは少しずつ向上してゆき、4回のプレス +熱処理後の試料のJcは77K、無磁場中で18000A/cm²と他の報告値^{7,8}と比較してかな り高いが得られている。Agに比べて硬度の高いAu-5%Pd合金をシース材に用いる ことで、プレス効果が上がり、より高いJcを得ることができた。更にプレス+熱 処理を繰り返すと、Agシース線の場合と同様に、Jc値が低下し始めた。

6.3.5 Au-5%PdシースTPSB-1223線材のJcの印加磁場依存性

上記 6.3.4 項で得られたAu-5%PdシースTPSB-1223PIT線材の磁場中のJc を調べた。磁場はテープ状線材試料のテープ面に垂直に印加し、測定温度は 77Kとした。結果を図6.16に示す。無磁場のJc値は18000A/cm²と高い値を示し ているものの、数十mT程度の弱い磁場が印加されただけで、Jcは急激に低下し ている。これは、超電導結晶粒界部分の接合が弱接合的(粒界がWeak-Linkで ある)であることを示している^{9,10}。印加磁場1TにおけるJc値は僅か800A/cm²で しかない。しかしながら、PIT法によるBi-2223やTI-2223線材¹¹⁾の場合と異なっ て、8Tもの高い磁場中においても400A/cm²程度のJcを維持している(ゼロでは ない)ことは特筆すべきである。第4及び5章の結果から得られた期待通り、 77Kにおいても高いピンニング力を有するシングルTI-0層系超電導物質は、



図6.14 酸素中で熱処理したPIT線材試料の 77K、無磁場中でのJcの熱処理温度依存性



図6.15 Au-5%PdシースPIT線材試料の77K、無磁場中 でのJcのプレス回数依存性



図6.16 4回のプレス十熱処理を繰り返し施した Au-5%PdシースPIT線材試料の77Kにおける Jcの磁場依存性



図6.17 種々の高温超電導物質を用いて作製した PIT線材のJcの77Kにおける磁場依存性
液体窒素で作動する超電導マグネット用の線材として非常に有望であることが 確認できる。

種々の高温超電導物質を用いて作製したPIT線材¹²⁾の77Kにおける磁場中のJc を図6.17にまとめて示す。Bi-2223線材の場合、数十mTの磁場が印加されても Jcの低下は数分の1であるのに対して、TPSB-1223線材の場合、YBCO線材や TI-2223線材と同様に数十mTの磁場が印加されただけで、約1桁以上もJcが低 下している。従って、PIT法で作製したTPSB-1223線材の結晶粒界部分は、 YBCO線材やTI-2223線材と同様に弱接合^{9,10)}であると考えられ、TPSB-1223を 用いて実用的な超電導線材を作製するためには新しい線材作製プロセスの開発 を行って、この粒界弱接合の問題を克服する必要があると考えられる。

6.4 まとめ

TI_{0.5}Pb_{0.5}Sr_{1.6}Ba_{0.4}Ca₂Cu₃O₉超電導物質の単相粉末を合成するため、合成温度近傍の相 平衡を詳しく調べた。そして、得られた知見を基に異相を含まないTPSB-1223単相粉 末を作製する事に成功した。更に、その粉末を用いてPIT法により線材を作製して、 熱処理時の雰囲気、温度、プレス回数、およびシース材の検討を行って、線材作製条 件がJcに及ぼす諸条件を詳細に検討した。

(1) TI_{0.5}Pb_{0.5}Sr_{1.6}Ba_{0.4}Ca₂Cu₃O₉超電導物質を大気中で昇温してゆくと、878℃で
TI-Pb-Ba-Cu-Oからなる液相が生成する。

(2) 固相反応法を用いた場合、いかなる温度を使用しても24時間の熱処理時間内 で単相のTI_{0.5}Pb_{0.5}Sr_{1.6}Ba_{0.4}Ca₂Cu₃O₉超電導物質粉末を得ることが出来なかったが、液相 生成温度の上下での熱処理を組み合わせることで、単相粉末を得ることが出来た。

(3) Agシースを使用した場合、空気中での最適熱処理温度は800℃、酸素雰囲気中の最適熱処理温度は840℃であった。熱処理雰囲気を空気から酸素に変えると、最適熱処理温度が約40℃高温シフトする事が分かった。

(4)シース材をAgからAu-5%Pdに変えることで、酸素雰囲気中の最適熱処理 温度は840℃から870℃へと約30℃高温側にシフトする事が分かった。

(5) TPSB-1223線材においても、プレス十熱処理の繰り返しによってJc値が向上する事が分かった。その効果はシースにAgを用いた場合に比べ、より硬度の

高いAu-5%Pd合金をシース材に使用した線材の方が顕著である。

(6) Au-5%Pd合金をシース材に使用し、プレス+870℃ x 20時間の熱処理を 4回繰り返した試料において、77K、無磁場中のJc値として18000A/cm²と高い 値を得ることが出来た。しかしながら、磁場の印加とともにJcは急激に低下し、 印加磁場1Tにおける値は800A/cm²であった。しかしながら、8Tもの高い磁場中 においても400A/cm²程度のJcを維持しており、TPSB-1223の77Kにおける高い ピンニング力が改めて確認できた。

(7) PIT法で作製したTPSB-1223線材のJcは、数十mTの磁場が印加されただ けで約1桁以上も低下しており、YBCO線材やTI-2223線材と同様に超電導結晶 の粒界は弱接合的であると考えられる。TPSB-1223を用いて実用的な超電導線 材を作製するためには新しい線材作製プロセスを開発して、この粒界弱接合の 問題を克服する必要があると考えられる。

- K. Osamura, S. Ochiai and T. Murayama, Advances in Superconductivity V, Eds. Y. Bando and H. Yamauchi, Springer-Verlag, Tokyo, 1995, p689.
- H. Mukai, K. Ohkura, N. Shibuta, T. Hikata, M. Ueyama, T. Kato, J. Fujikami, K. Muranaka and K. Sato, Advances in Superconductivity V, Eds. Y. Bando and H. Yamauchi, Springer-Verlag, Tokyo, 1995, p679.
- K. Yamamoto, M. Takahashi, Y. Yamada, T. Masegi, H. Onoda, T. Kuriyama, H. Nakagome, M. Nakade, T. Okuma and T. Hara, Advances in Superconductivity VII, Eds. K. Yamafuji and T. Morishita, Springer-Verlag, Tokyo, 1995, p1239.
- T. Kato, N. Shibuta, K. Sato, T. Isono, T. Ando and H. Tsuji, Advances in Superconductivity V, Eds. Y. Bando and H. Yamauchi, Springer-Verlag, Tokyo, 1995, p1243.
- M. Ueyama, K. Ohkura, S. Kobayashi, K. Muranaka, T. Kaneko, T. Hikata, K. Hayashi and K. Sato, Advances in Superconductivity VII, Eds. K. Yamafuji and T. Morishita, Springer-Verlag, Tokyo, 1995, p847.
- M. Okada, K. Tanaka, J. Sato, S. Awaji and K. Watanabe, Jpn. J. Appl. Phys., 34(1995)4770.
- H-T. Peng, Q-Y. Peng, X-Y. Lung, S-H. Zhou, Z-W. Qi, Y-S. Wu, J-P. Chen, Y. Zhong, B-S. Cui, J-R. Fang and G-H-Gao, Supercond. Sci. Technol. 6(1993)790.
- P. J. Kung, P. G. Wahlbeck, M. E. McHenry, M. P. Maley and D. E. Peterson, Physica C 220(1994)310.
- J. W. Eikin, T. M. Larson, A. M. Hermann, Z. Z. Sheng, K. Togano and H. Kumakura, Physica C 160(1989) 489.
- 10) R. L. Peterson and J. W. Ekin, Phys. Rev. B 37 (1988) 9848.
- 11) 清藤雅宏、細野史一、相原勝蔵: 低温工学 第27卷 (1992)70.
- 12) 熊倉浩明、前田弘:応用物理 第62卷(1993)455.

第7章 スプレーパイロリシス法 による線材化の検討

第7章 スプレーパイロリシス法による線材化の検討

7.1 緒言

実用に供される超電導線材は必ず多結晶体であるので、結晶粒内のJcが高く、かつ その高いJc値が結晶粒界部分を通り抜ける必要がある。第4、5章において、シング ルTI-O層系超電導物質は特に意図的な操作をしなくても77Kにおけるピンニング力は 十分に高いことを示した。そして前節ではシングルTI-O層系超電導体のPIT法による線 材化を試みた。PIT法で作成したTI_{0.5}Pb_{0.5}Sr_{1.6}Ba_{0.4}Ca₂Cu₃O₉(以下、本章では TPSB-1223と略す)線材のJcとして、77K、無磁場において18000A/cm²と高い値を得る ことが出来たが、磁場の印加とともにJcは急激に低下した。印加磁場8TにおいてJcが 数百A/cm²流れることを確認したが、実用にはほど遠い値でしかない。PIT法で作成し たTPSB-1223線材は、77Kで高いピンニング力を有するものの、結晶粒界部分での結 合が弱接合的であり、その為磁場中での輸送Jcは低い値にとどまっている。同様のこ とがTIBa₂Ca₂Cu₃O₉(以下、本章ではTB-1223と略す)でも確認されており¹⁾、従って Bi₂Sr₂CaCu₂O₈や(Bi, Pb)₂Sr₂Ca₂Cu₃O₁₀に対しては非常に有効であったPIT法によってシ ングルTI-O層系超電導物質の実用的な線材を作製することは難しいものと考えられる。 一方でシングルTI-O層系超電導物質を使用した場合でも、マグネトロンスパッタリ

ング法やレーザー蒸着法等の薄膜的手法で作製した薄膜試料においては、非常に高い Jc値が得られ^{2,3)}、その時の粒界接合性も良いことが確認されている。従って、この様 な薄膜的手法を用いれば、高い輸送Jcを有するシングルTI-O層系超電導線材を作製す る事が出来ると期待できる。しかしながら、このような成膜手法は真空装置を必要と し、長尺線材を作製する際の製造コストを考えたとき工業的プロセスとして利用する には適切でないと考えられる。成膜を真空中ではなく常圧中で行うことが出来れば、 装置のスケールアップが容易になり、装置の大型化によって線材作製速度を大きくで きる。そこで本研究では、スプレーパイロリシス法⁴⁾に注目して、常圧下での成膜プ ロセスを利用した新しいシングルTI-O層系超電導物質の線材作製方法の開発を行う事 とした。

まず初めに、薄膜作製の際に使用されているのと同じSrTiO₃(100)単結晶基板を使用 し、スプレーパイロリシス法によってTIBa_{1.6}Sr_{0.4}Ca₂Cu₃O₉(以下、本章ではTBS-1223 と略す)の薄膜試料を作製して、成膜手法として十分な輸送Jcが得られる手法である か否かの確認を行った。次に、実用線材として使用するためにはSrTiO₃(100)単結晶基 板を使用する事は出来ないので、Agテープ上に膜を作製して特性の評価を行った。そ して、SrTiO₃(100)単結晶基板及びAgテープ上に作製した超電導膜の特性を比較して、 実用プロセスとして確立する為に必要な課題点の抽出を行った。

7.2 実験方法

7.2.1 試料の作製方法

TBS-1223超電導膜は、2段階の工程で作製した。まず、スプレーパイロリシス法によってTI元素以外の成分からなる前駆体膜を形成し、その後、前駆体膜をTI₂O蒸気中で熱処理してTBS-1223膜を作製した。図7.1に、スプレーパイロリシス法(以下スプレー法と略す)の装置概要図を示した。原料溶液はTIを除くBa,Sr,Ca,Cuの成分の硝酸塩を蒸留水に溶解し、トータルの金属イオン濃度が0.14mol/1の水溶液とした。超音波振動子を用いて溶液を1 μ m程度の霧状にし、流速10m/分の乾燥空気にて500-700℃に加熱した基板まで搬送し前駆体を得る。基板としては10x10x0.5 mm³のSrTiO₃(100)単結晶(以下STOと略す)、及び市販のAgテープを使用した。SrTiO₃の格子定数は3.91Åで、TBS-1223のa軸長3.82Åとの格子整合性は良い(ミスフィットは2.4%)。TI₂O蒸気中での熱処理は、TI:Ba:Sr:Ca:Cu = 1:1.6:0.4:2:3となるように混合した酸化物粉末をTI₂O蒸気源とし、前駆体膜と共に蓋付のアルミナるつぼに充填して、酸素雰囲気中800~900℃の温度で0.5~50時間の熱処理を行った。

TPSB-1223超電導膜は、Agテープ上には上記と同様にスプレー法で、STO基板上にはレーザー蒸着法³⁾で作製した。

7.2.2 試料の評価法

生成した結晶相の同定および結晶配向性の評価はX線回折法(通常の0-20スキャン)、 X線ポールフィギュア測定によって行った。作製した薄膜試料の表面観察、組成のチェックはSEM-EDX装置により行った。また、試料のJcは直流4端子法によって測定し、



図7.1 スプレー法による超電導膜の作製方法

0.3µV/cmの抵抗発生をもって超電導が破れたものと定義した。

7.3 実験結果及び考察

7.3.1 SrTiO,単結晶基板上に作製したTBS-1223膜の特性

図7.2(a)にスプレー法によって作製した典型的な試料の表面観察結果を示す。空隙 が非常に多く、一目で特性の良くないことがわかる。熱処理温度(800-900℃)、時 間(1-50時間)、酸素分圧(0.2-1.0気圧)を色々と検討してみたが、十分に密度の高 い膜組織は得られなかった。これは、本スプレー法で作製した前駆体膜の初期密度が 低く、結晶粒同士の焼結が十分に進まない為であると考えられる。そこで、結晶粒の 成長、焼結を促進させるために、反応系に液相を介在させることを試みた。

単純に熱処理温度を上げるだけでは、液相が生成するのと同時に超電導相の分解が 始まってしまった。TI₂Ba₂Ca₂Cu₃O₁₀ (TI-2223)系の研究において、Agを添加することに よりCuOが共晶を作って液相生成温度が低下することが報告されている⁵⁾。そこで本研 究においても反応系にAgを添加し液相の生成を促進することとした。図7.2(b)は、 STO基板上に金属Agを10nm蒸着した基板上にスプレー法で作製した前駆体膜を、酸素 中で880℃X30分+850℃X50時間の熱処理を行った薄膜試料の表面観察結果である。 図中、丸い部分は金属状のAgであり、板状の結晶がTBS-1223超電導相である。EDXに よって膜の組成を分析したところ

Tl : Ba : Sr : Ca : Cu = 0.95 : 1.5 : 0.4 : 2.0 : 3.0

であり、試料の組成は意図した通りになっていることが確認できた。また、図7.2(a) と比較すれば明らかなように、TBS-1223結晶が大きく成長し、空隙のほとんどない ことがわかる。Agが反応系に介在することによって、より低温で液相が生成し、超電 導結晶の焼結および結晶成長が大きく促進されたものと考えられる。膜表面に多くの 金属Ag粒子が析出していることから、加えたAgはTBS-1223結晶内部に固溶するので はなく、液相の生成を助ける役割を担っているものと考えられる。また、最終熱処理 後の超電導膜の厚さは1±0.1µmであった。図7.3に、Agを蒸着したSTO基板上に作製 した膜の熱処理後のX線回折結果を示す。基板からの強い回折ピークと金属状態のAg からの回折ピーク以外は全てTBS-1223からの(001)反射であり、少なくともc軸配向し



図7.2 STO基板上(a)、及びAg蒸着したSTO基板上(b)に スプレー法で作製した熱処理後のTBS-1223膜の表面の SEM観察結果



図7.3 STO基板上に作製したTBS-1223超電導膜の X線回折測定結果

ている単相膜であることが確認できる。

図7.4に、STO基板上に作製したTBS-1223膜のJcの磁場依存性を示す。測定温度は液体窒素の沸点(77K)と凝固点(63K)の2点で、磁場の印加方向は結晶のc軸に平行及び垂直とした。Jcの値は、77K、無磁場において2.5 x 10⁵ A/cm²と非常に高い値が得られた。磁場を印加するに従ってJcは徐々に低下して行くが、B⊥c軸の場合、1Tにおいても1.4 x 10⁵ A/cm²を維持しており、実際に超電導マグネットを作製する場合に重要となるB/c軸の場合でも5 x 10⁴ A/cm²と実用化の為の一応の目安とされる「77K、B(//c軸)=1TにおいてJc=1万A/cm²」の条件⁶⁰を十分にクリヤーしている。また、63KにおけるJc値は、77Kの場合より大幅に向上しており、印加磁場が0Tの時は3.5 x 10⁵ A/cm²、1T(B⊥c軸)の時は2.0 x 10⁵ A/cm²、1T(B// c軸)の時は1.0 x 10⁵ A/cm²であった。図7.5には、8 T までの印加磁場中で行ったJc測定の結果を、両対数でプロットしたものを示す。10²T以下でのJcの急激な低下は見られず、結晶粒界は弱接合とはなっていないことが分かる。また、c軸に平行に岡加した場合の不可逆磁場は1 T以上2 T未満であることが分かる。c軸に垂直に磁場を印加した場合は、8 T もの高い磁場を印加しても、Jcは2.0 x 10⁴ A/cm²以上もの高い値を示している。

以上のように、スプレー法で前駆体膜を形成した後にTI₂O雰囲気中で熱処理する方 法によってもレーザー蒸着法やマグネトロンスパッタリング法と同程度の高いJcを有 する超電導膜を作製出来ることが確認できた。膜状の超電導線材を作製する為の成膜 プロセスとして、真空雰囲気を必要としない常圧下での成膜法であるスプレー法が非 常に有効なプロセスであることが分かった。

7.3.2 Agテープ上に作製したTBS-1223膜の特性

前項において、真空を全く使わないプロセス、スプレー法+後熱処理によっても、 通常の薄膜作製プロセスで作製した超電導膜と同等のJcを有するTBS-1223膜を作製で きることが確認できた。しかしながら、実用線材の作製を考えたとき、基板として単 結晶を使用することは出来ず、金属テープを用いる必要がある。そこで次の段階とし て、Agテープの上にTBS-1223膜の作製を行った。

STO基板上にTBS-1223膜を作製する場合には、STO基板にAgを蒸着して反応系にAg



図7.4 STO基板上に作製したTBS-1223超電導膜の 77K及び63KにおけるJcの磁場依存性



図7.5 STO基板上に作製したTBS-1223超電導膜の 77KにおけるJcの磁場依存性

を導入することで、液相の生成を助け、膜密度の向上を図った。基板にAgテープを使用した場合には、前駆体膜をプレスして膜の初期密度を高くしてからTL₂O雰囲気中での熱処理を行った。また、基板からAgが供給されるので、特に反応系にAgを導入する操作は行わなかった。図7.6に、Agテープ上に作製した前駆体膜を840℃で50時間熱処理して作製したTBS-1223超電導膜のX線回折パターンを示す。STO基板上に作成した試料の場合と同様に、基板のAgからの回折ピーク以外は全てTBS-1223超電導相の(001) 回折線として指数付けを行うことが出来た。図7.7に、TBS-1223膜の表面のSEMによる観察結果を示す。TBS-1223相以外の結晶相は観察されず、EDXによって膜の組成を分析したところ

T1 : Ba : Sr : Ca : Cu = 1.05 : 1.6: 0.4 : 2.0 : 3.0

であった。これらのことから、銀板上に作製したTBS-1223は単相膜で、少なくともc 軸配向していることが分かる。

図7.8に、銀基板上に作成したTBS-1223膜のJcの磁場依存性を示す。測定温度は液体 窒素の沸点(77K)とし、磁場はc軸に平行及び垂直の2方向から印加した。無磁場での Jcは8 x 10⁴ A/cm²とかなり高い値が得られているが、僅かな磁場の印加で急激にJcは低 下し、0.1T程度の磁場中では無磁場の場合より1桁も小さな値となってしまっている。 そして1Tの磁場がc軸に平行に印加された状態では6.9 x 10³ A/cm²までJcは低下してい る。0.1T以下の弱い磁場が印加されたときの急激なJcの低下は、Agテープ上に作製し たTBS-1223膜の大部分の結晶粒界が弱接合的^{7.8)}であることを示している。

7.3.3 異なる基板上に作製したTBS-1223膜の結晶配向性及びJc値の違い

STO基板及びAgテープのどちらの基板上に作製したTBS-1223膜においても、結晶の c軸は基板面に垂直な方向を向いて揃っていた。しかしながら、そのJcの絶対値及びJc の磁場依存性は明らかに異なり、Agテープ上に作製したTBS-1223膜の特性は、STO基 板上に作製したものに比べて特性はかなり悪かった。その原因を探るため、結晶のa 軸方向の揃い方を調べた。

図7.9にSTO基板とAgテープ上に作製したTBS-1223膜のX線ポールフィギュア測定の結果を示す。測定には(102)回折ピークを用いた。STO基板上に作成したTBS-1223膜では、 ψ =64.1度の角度に ϕ 方向に90度の間隔で4回対称のスポットが観察された。



図7.6 Ag基板上に作製したTBS-1223超電導膜の X線回折測定結果



20 µm

図7.7 Ag基板上に作製したTBS-1223超電導膜の 表面SEM観察結果



図7.8 Ag基板上に作製したTBS-1223超電導膜の 77KにおけるJcの磁場依存性



図7.9 (a)STO基板及び(b)Ag基板上に作製した TBS-1223超電導膜の(102)極点図 このことから、結晶のc軸が基板に垂直に立った状態で、かつ全ての結晶のa軸の方位 が同じ方向を向いていることが分かる(以下このような状態を3軸配向と呼ぶ)。 一方、Ag基板上に作成したTBS-1223膜では、 ψ =64.1度の位置にリング状のパターン が観察され、また ψ 方向の回折強度分布がSTO基板上のものに比べてブロードである。 この結果から、銀基板上に作成したTBS-1223膜の場合には、結晶のc軸が基板に垂直 に立った状態ではあるが、a軸の方向は揃っていない(以下この状態をc軸配向と呼ぶ)、 そしてc軸の向く方向はSTO基板上のTI-1223膜に比べてかなりゆらいでいることが分 かる。

以上のことを、7.3.1項及び7.3.2項のJc測定結果と併せて考えるならば、3軸 配向した状態のTBS-1223膜においては、結晶粒内部のみならず結晶粒界部分を流れる 超電導電流の値も十分であって、その結果非常に高い輸送臨界電流密度(輸送Jc)が 得られる事が分かる。一方、単なるc軸配向の状態の試料では、結晶粒界部分が弱接 合となっていて磁場中の輸送Jcはそれ程高くないことが分かる。

7.3.4 シングルTI-O層系超電導物質の結晶配向性と輸送Jcの関係

シングルTI-O層系超電導物質としてTIBa_{1.6}Sr_{0.4}Ca₂Cu₃O₉の組成の物質を使用してスプレー法で膜を作製した結果、3軸配向した膜では非常に高いJc値が得られるが、c軸配向のみでは弱磁場中での急激なJc低下が見られるた。この結果はシングルTI-O層系超電導物質(以下総称してTI-1223と呼ぶ)全般に共通する性質であるのかを検討するため、TI_{0.5}Pb_{0.5}Sr_{1.6}Ba_{0.4}Ca₂Cu₃O₉の組成の物質についても、STO基板とAg基板上に膜を作製して、Jcの磁場依存性を調べた。

まず、7.3.1と同様にしてSTO基板上での膜作製を試みたが、Ag蒸着したSTO基 板を使用しても十分な膜密度を得ることが出来なかった。十分な量の液相を生成する ことが出来なかった為かと推測できる。前章6.3.1項の結果から、高い膜密度を得 るために利用する液相はTI-Pb-Ba-Cu-Oであることが分かっているのでBa置換量を増や すことで十分な量の液相を生成させて、高い膜密度を得ることは可能であると考えら れるが、ここでは組成は固定して、レーザー蒸着法でTPSB-1223膜を作製した。基板 にAg板を用いた場合は、前駆体膜の初期密度が低くてもプレスによって膜密度を高め てからTL,O雰囲気中で熱処理することで、緻密なTPSB-1223を作製することが出来た。



図7.10 (a)STO基板及び(b)Ag基板上に作製した TPSB-1223超電導膜の(102)極点図



図7.11 STO基板上及びAg基板上に作製したTBS-1223 及びTPSB-1223膜のJcの磁場依存性

- STO基板上に作製したTBS -1223膜
- STO基板上に作製したTPSB-1223膜 .
- Ag基板上に作製したTBS -1223膜 Ag基板上に作製したTPSB-1223膜

図7.10にSTO基板上及びAg基板上に作製したTPSB-1223膜のX線ポールフィギュア 測定の結果を示す。測定には(102)回折ピークを用いた。STO基板上に作成した TPSB-1223膜では、 ψ =63.5度の角度に ϕ 方向に90度の間隔で4回対称のスポットが観 察された。また、Ag基板上に作成したTPSB-1223膜では、 ψ =63.5度の位置にリング 状のパターンが観察された。この結果から、TI-1223としてTBS-1223を使用した場合と 同様に、STO基板上に作製したTPSB-1223膜は3軸配向し、Ag基板上に作製した TBS-1223膜はc軸配向であることが分かる。

図7.11にSTO基板上及びAg基板上に作成したTPSB-1223膜及びTBS-1223膜のJcの磁 場依存性を両対数でプロットした。どちらの組成であっても、STO基板上に作製した 超電導膜は無磁場中でのJcは10⁵ A/cm²を越える非常に高い値となっている。そして磁 場の印加によっても急激なJcの低下は観測されないことから、結晶粒界部分の接合性 も良好で、1 T の磁場が印加された状態においても5 x 10⁴ A/cm²を越える高いJcを保っ ている。Ag基板上に作製した膜の場合には、何れの組成の場合も磁場がない状態での Jcは5 x 10⁴ A/cm²以上であり、前章で作製したPowder - in - ube法による線材のJc=1.8 x 10⁴ A/cm²の 2 倍以上のJc値となっている。しかしながら、10²以下の弱い磁場が印加さ れただけで急激にJcが低下し、結晶粒界の大部分は弱接合であることが分かる。 TPBS-1223膜に比べてTBS-1223膜のJc値の方が若干高いが、いずれにしても0.1 T の磁 場印加で既に10⁴ A/cm²を下回っている。

Powder - in - tube法で作製した線材の結晶の並び方はランダムであると考えられるの で、以上の結果から、TI-1223超電導物質の輸送Jcは結晶の配向度に強く依存しており、 "無配向" ⇒ "c軸配向" ⇒ "3 軸配向"と結晶配向性が高まるにしたがってJcは急激に向上 する事が分かる。そして、結晶粒界部分の弱接合を克服して実用線材に要求されるレ ベルの高い輸送Jcを得るためには、c軸配向を達成するだけでは不十分で、3軸配向が 必要であることが分った。

7.4 まとめ

超微細な粉末作製に利用されているスプレーパイロリシス法を、常圧下での成膜プロセスとして転用し、シングルTI-O層系超電導物質の線材作製方法の開発を行った。 そして、実用化を念頭においたAg基板上への成膜を試み、課題の抽出を行った。 (1) スプレーパイロリシス法でTI以外の成分からなる前駆体膜を形成し、その後 TI₂O雰囲気中で熱処理する事によって、SrTiO₃単結晶基板上に3軸結晶配向した TBS-1223膜を作製することが出来た。その膜のJcの値は77K、無磁場において2.5 x 10^5 A/cm^2 、印加磁場1T(B₁c軸)で1.4 x 10^5 A/cm^2 、印加磁場1T(B/c軸)で5 x 10^4 A/cm²と非常に高い値であった。本研究で開発した常圧下での膜作製法は非常に有効 な線材作製プロセスとなりうることが示された。

(2) Ag基板上に作製したTBS-1223及びTPBS-1223膜は何れも結晶のc軸が基板に垂直方向に揃っており、磁場がない状態でのJcは5 x 10^4 A/cm²以上であり、前章でPowder - in - tube法によって作製した線材のJc= 1.8×10^4 A/cm²の2倍以上のJc値であった。しかしながら、 10^2 以下の弱い磁場が印加されただけで急激にJcが低下し、依然、結晶粒界の大部分は弱接合であった。

(3) シングルTI-O層系超電導物質の輸送Jcは結晶の配向度に強く依存しており、"無 配向"⇒"c軸配向"⇒"3軸配向"と結晶配向性が高まるにしたがってJcは急激に向上す る事を見いだした。結晶粒界部分の弱接合を克服して実用線材に要求されるレベルの 高い輸送Jcを得るためには、c軸配向を達成するだけでは不十分で、3軸配向が必要で あることを明らかにした。 <第7章の参考文献>

- P. J. Kung, P. G. Wahlbeck, M. E. McHenry, M. P. Maley and D. E. Peterson, Physica C 220(1994)310.
- 2) Z. F. Ren and J. H. Wang, Appl. Phys. Lett. 61(1992)1715.
- 3) C. A. Wang, Z. F. Ren, J. H. Wang and D. J. Miller, Physica C 245(1995)171.
- J. A. DeLuca, P. L. Karas, J. E. Tkaczyk, P. J. Bednarczyk, M. F. Garbauskas, C. L. Briant and D. B. Sorensen, Physica C 205(1993)21.
- P. E. D. Morgan, M. Okada, T. Matsumoto and A. Soeta, Advances in Superconductivity II, Eds. T. Ishiguro and K. Kajimura, Springer-Verlag, 1990, p435.
- 6) 熊倉浩明、前田弘:応用物理 第62卷(1993)455.
- J. W. Eikin, T. M. Larson, A. M. Hermann, Z. Z. Sheng, K. Togano and H. Kumakura, Physica C 160(1989) 489.
- 8) R. L. Peterson and J. W. Ekin, Phys. Rev. B 37(1988) 9848.

第8章 シングルTI-O層系超電導物質の3軸結晶配向線材の開発

第8章 シングルTI-O層系超電導物質の 3軸結晶配向線材の開発

8.1 緒言

高温超電導体の強電応用には、磁場中での高い臨界電流密度(Jc)を得ることが重 要であり、そのためには「超電導結晶粒内のピンニング」と「結晶粒界での良好な接 合」の両方が同時に達成されねばならない¹⁾。第4,5章で示したように、シングル TI-O層系超電導体は特に意図的な操作をしなくても77Kにおけるピンニング力は十分 に高い。従って、「結晶粒界での良好な接合」を確保できるような線材作製プロセス が開発できれば、高温超電導体の液体窒素冷却での実用化が現実のものとなる。第6 章においては、Bi,Sr,CaCu,O8や(Bi, Pb),Sr,Ca,Cu3O10の線材作製プロセスとして成功を 納めているPowder-in-tube法を用いて、シングルTI-O層系超電導物質の線材作製を試み たが、粒界弱接合の問題を解決できず磁場中のJcが低いレベルに止まった。第7章に おいては、将来の実用線材作製を考慮して連続的、高速成膜が可能である常圧下の成 膜法であるスプレー法の開発を行って、成膜プロセスそのものには問題がなく十分に 実用化への適用が可能であることを示した。しかしながら、Ag板上に超電導膜を作製 した場合にはPowder-in-tube法で作製した線材に比べてJc値は向上するものの、粒界接 合性が不十分で、実用線材のレベルにはもう一歩であった。SrTiO,単結晶基板上に作 製した超電導膜との比較から、シングルTI-O層系超電導物質で実用レベルのJc値を得 るためには結晶のc軸のみならず、a軸の方向も揃える(以下3軸配向と呼ぶ)必要の あることが分かった。

第7章において、シングルTI-O層系超電導物質のc面との格子マッチングが良い SrTiO₃単結晶を基板に使用した場合には、スプレー法によっても3軸配向した超電導 膜が得られることを確認した。しかしながら、実用線材の作製を考えたとき、セラミッ クス単結晶を基材に用いることは不可能である。従って、実用線材の開発には単結晶 のように結晶方位の揃った基材テープが必要である。この様な観点から、YBa₂Cu₃O₇ 超電導膜の作製に使用されている、Ion-beam-assisted deposition法²⁾によって3軸配向し たイットリア安定化ジルコニア膜を薄くコーティングしたテープは、有力な候補では ある。しかし、実用線材の場合にはキロメータのオーダーの長さの線材を作製する必 要があるので、この様な本質的に生産性の悪いプロセスを採用することは好ましくない。ところで、一般的に金属を強く圧延加工して再結晶させると、特定の方向に結晶が揃うことは良く知られている³⁾。現在、高温超電導物質と反応しない金属はAgのみであるので、本章においては、Agの加工及び再結晶条件を詳細に検討して、結晶が一定の方向に揃ったAgテープの作製を試みた。

まず最初に、通常に得られる $\{110\}<211>$ 集合組織のAgテープを作製し、その上にス プレー法でTIBa₂Ca₂Cu₃O₉超電導膜を作製した。次に、従来は出来ないと考えられてい た³Agの $\{100\}<001>$ 集合組織を有するテープを作製して、その上にTIBa₂Ca₂Cu₃O₉超電 導膜を作製して、結晶の3軸配向性と輸送Jcの値を調べた。

8.2 実験方法

8.2.1 {110}<211>集合組織を有するAgテープの作製方法

市販の純度99.9%(3N)、厚さ3mm x幅5mm x長さ200mmのAg板から出発し、圧 延前に400℃で1時間の焼鈍を行って、室温で加工度95%まで圧延し、その後800℃で 10時間熱処理した。

8.2.2 {100}<001>集合組織を有するAgテープの作製方法

純度99.99%(4N)、直径10mm x 長さ400mmの市販のAg棒から加工を開始した。 まず最初に直径10mmから2mmまで途中で焼鈍を行うことなしに冷間引き抜き加工を 施し、その後種々の温度で圧延を行った。圧延には、電気炉の内部に圧延ロールを設 置したタイプの圧延装置を使用し、雰囲気の温度は圧延ロールに接触させた熱電対で モニターした。銀の圧延温度は室温から200℃まで検討した。圧延率は95%、再結晶 させる熱処理の温度は400~850℃で検討した。

8.2.3 超電導膜の作製方法

超電導膜の作製は、第7章と同様にして行った。本章では、シングルTI-O層系超電

導物質の中で最もシンプルな組成のTIBa₂Ca₂Cu₃O₉(以下TB-1223と略す)を超電導物 質として使用した。

8.2.4 試料の評価方法

作製したAgテープの表面は走査型電子顕微鏡(SEM)によって、結晶の状態はX線 回折法(通常のθ-2θスキャン)、X線ポールフィギュア測定によって行った。

また、超電導膜に関して、試料の表面観察、組成のチェックはSEMに付属のEnergy Dispersive X-ray Analysis (EDX) 装置により行った。生成した結晶相の同定および結 晶配向性の評価はX線回折法(通常の θ -2 θ スキャン)、X線ポールフィギュア測定に よって行った。また、試料の輸送Jcは直流4端子法によって測定し、1 μ V/cmの電圧 発生をもって超電導が破れたものと定義した。Jcを計算するために必要な膜厚は、Ag テープ上に存在するTB-1223のトータル量をICP (Inductively Coupled Plasma Spectrometer)法によって求め、それを膜面積で除して求めた。

8.3 実験結果及び考察

8.3.1 {110}<211>集合組織Agテープ上に作製したTB-1223膜の特性

一般的に、Agの圧延集合組織として {113}<211>或いは {110}<211>が得られること は良く知られている⁴⁾。この様な集合組織を有したAgテープは、結晶軸の方向が揃っ ている結晶粒で構成されているのであるから、第7章におけるSrTiO₃単結晶基板と類 似の効果を、TB-1223膜に与えることが期待できる。一方で、基板の結晶方位の影響 を受けた状態でTB-1223結晶を成長させる場合、基板表面の原子の配列も当然ながら 重要な要因であると考えられる。図8.1(a)に {113}<211>、(b)に {110}<211>集合組織を 有するAgテープの表面におけるAg原子の配列の状態を、また(c)にはTB-1223の結晶構 造を示す。Agテープ上にTB-1223を作製したとき、第7章の結果よりc軸はAgテープ面 に垂直になるので、Agテープとの界面でのTB-1223結晶の原子の並び方は、一辺 0.382nmの正方形である。この正方形を図8.1(a)或いは(b)に重ねるとき、明らかに(b)に 重ねた場合の方が、原子同士の重なり具合は良い。即ち、{110}<211>集合組織のAgテー



図8.1 {113}<211>及び{110}<211>集合組織を有するAgテープの 表面におけるAg原子の配列の状態、及びTB-1223の結晶構造 を表す図

160 -

プを使用した方が、{113}<211>集合組織のAgテープを使用した場合に比べて、 TB-1223結晶との界面エネルギーが低く、即ちTB-1223結晶の3軸配向組織が得られる 可能性が高いと予想される。

Agの{110}<211>集合組織は、室温で圧延した後再結晶化させることで、比較的容易 に得られる⁴⁾。市販の純度3NのAg板を室温で加工度95%まで圧延し、その後800℃で 10時間熱処理した。熱処理温度が800℃と高い理由は、この上にTB-1223膜を作製する 際には800℃以上の温度でTL₂O雰囲気中で熱処理する工程があることを考慮してのこと である。図8.2にAgテープの{100}及び{110}極点図を示す。{100}極点図において(ψ , ϕ)=(45, 20)、(45, 160)、(45, 200)、(45, 340)の位置の、そして{110}極点図において(ψ , ϕ)=(0, 0)の位置の回折強度が強いことから、このAgテープでは{110}<211>集合組織 が得られていることが分かる。図8.3にはAgテープ表面を走査型電子顕微鏡(SEM)で観 察した結果を示す。表面には多数の"筋"が観察され、凹凸のあることが分かる。

上記の{110}<211>集合組織を有するAgテープ上に、第7章と同様のスプレーパイロ リシス法(以下スプレー法と略す)でTB-1223膜を作製した。図8.4にその(103)極点図 を示す。もし理想的な配向(3軸配向)が得られていれば、(ψ , ϕ)=(54,0)、(54,90)、 (54,180)、(54,270)の位置に強い回折スポットが観測されるはずであるが、図8.4では リング状の回折パターンとなっている。TB-1223膜は単なるc軸配向をしているのみで 3軸配向はしていないことが分かる。

従って、通常に得られるAgの集合組織、{110}<211>或いは{113}<211>集合組織を 有するAgテープを用いる限り、TB-1223膜を3軸配向させることはできないことが分 かる。3軸配向を得るためにはこれら以外の方位に結晶が揃ったAgテープを開発する ことが必要であることが分かる。

8.3.2 {100}<001>集合組織を有するAgテープの開発

Agと同じ面心立方構造であるAl、Cu、Au等の金属においては、冷間圧延後に再結 晶させることで{100}<001>集合組織が得られることは良く知られている³⁾。ところで、 もしAgにおいても{100}<001>集合組織が得られれば、そのAgテープ表面におけるAg 原子の配列状況は図8.5(a)に示すものとなり、また幸いにしてAgの格子定数は0.409nm とTB-1223のa軸長0.382nmに近い値であり、TB-1223膜との原子同士の重なり具合は



図8.2 室温で圧延した後、800℃で10時間熱処理した銀テープの {100}及び{110}極点図

162 -



20 µm

図8.3 室温で圧延し、その後800℃で10時間熱処理 した{110}<211>集合組織を有するAgテープ の表面SEM観察像



図8.4 {110}<211>集合組織を有するAgテープ上 に作製したTB-1223膜の(103)極点図



図8.5 {100}<001>集合組織を有するAgテープの表面におけるAg原子の 配列の状態、及びTB-1223結晶のc面の原子の並び方を表す模式図 {110}<211>或いは{113}<211>集合組織を有するAgテープの場合に比べて良いものと 考えられる。そこで、3軸配向したTB-1223膜を作製するための基板テープとして、 {100}<001>集合組織を有するAgテープを開発することとした。

前述したように、Agの圧延ー再結晶集合組織として通常得られるものは、 {110}<211>或いは{113}<211>集合組織であり、現在までに{100}<001>集合組織が報 告された例はない³⁾。合金である黄銅等は別として、Al、Cu、Au等のFCC純金属の圧 延-再結晶集合組織は通常{100}<001>であり、Agは例外的である。この原因は積層欠 陥エネルギーの違いによる圧延変形を受けた際の滑り系の違いによると説明されてい る³⁾。もし、その説明が正しければ、圧延するときの温度を高くすることで、Agにお ける滑り系を他のFCC純金属のものと同じに出来ると推察される。実際、150℃程度 の温度で圧延を行ったときのAgの組織は冷間圧延後(再結晶前)の銅の組織にかなり 近いものとなっていることが報告されている^{4,5)}。そこで、純度3N及び4NのAg板を 用いて、圧延温度は室温から200℃、加工度は50から95%、アニール温度300~850℃の 範囲内で詳しく実験を行った。この実験条件内で、{100}<001>集合組織に最も近いも のが得られた、80℃で加工度95%まで圧延して900℃で60時間熱処理した試料の{110} 極点図を図8.6に示す。(ψ, φ)=(45, 0)、(45, 90)、(45, 180)、(45, 270)の位置の回折強 度が強くなっていることから、ある程度の結晶粒は{100}<001>方向に揃っていること が分かる。X線回折強度からおおざっぱに見積もると、約50%のAg結晶が{100}<001> 方位から10度以内の範囲に集まっていることが分かった。このAgテープ上にスプレー 法でTB-1223膜を作製した。その膜の(102)極点図を図8.7に示す。ψ=64°の部分にリ ング状に回折強度の強い部分があり、その中でも =90,180, 270, 360°の位置に特に 回折強度の高い部分が観察される。基板として使用したAgテープの結晶方位が揃って いることの影響を受けて、ある程度の割合のTB-1223結晶は、c軸がテープ面に垂直で かつa軸がテープ長手方向に揃いはじめていることが分かる。しかしながら、輸送Jcの 測定結果は、Jcの値、Jcの磁場依存性とも単なるc軸配向膜と同程度であって、この程 度の3軸配向ではJc向上に効果はなかった。

8.3.3 輸送Jc値の向上に必要な3軸配向度の見積もり

上記8.3.2節で、圧延温度、加工度、熱処理温度等を詳細に検討して、約50%の



図8.6 80℃で圧延した後、900℃で60時間熱処理 したAgテープの{110}極点図


図8.7 ある程度の結晶が{100}<001>方向に揃った Agテープ上に作成したTB-1223膜の(102)極点図 Ag結晶が{100}<001>方向を向いたAgテープを作製し、その上に少し3軸配向した TB-1223膜を作製することが出来たが、輸送Jcの値は単なるc軸配向膜のものと同じで あった。ある程度の3軸配向が得られたにも拘わらず輸送Jcが向上しなかった理由を 探る為に、次のように単純化したモデル用いてシュミレーションを行った。超電導応 用製品を作製するための目安として、一般的に1Tの磁場中でのJcが10,000A/cm²を越え る性能の超電導線材の登場が必要であると云われているので、この目標値をクリヤー するために必要な3軸配向度も併せて見積もった。

(1) 膜は、3軸配向した結晶Aとc軸配向しかしていない結晶Bから構成される(図8.8参照)。

(2)第7章の結果より、結晶A同士で形成される結晶粒界を流れる粒界Jc_{3 軸配向}(77K, 1T)は 50,000A/cm²であり、結晶BとB或いは結晶BとAで形成される結晶粒界を流れる
粒界Jc_{amero}(77K, 1T)は6,900A/cm²であると仮定する。

(3) 報文[®]より、超電導物質結晶のc軸方向に流れる超電導電流は非常に小さいもの と考えられるので、厚さ方向(c軸方向)に流れる超電導電流はゼロであると仮定す る。

(4) 全経路に渡って結晶A同士が隣接している電流経路の数を、膜の幅方向の結晶の数で割ったもの、即ち全電流経路内に占める粒界Jc(77K, 1T)=50,000A/cm²である電流経路の割合をPとする。

(5)結晶粒内の粒内Jcは

粒界Jc3軸配向十粒界Jc。軸配向<粒内Jc<2 ·粒界Jc3軸配向

を満たすもの仮定すると、膜の全輸送電流は

Jc_{All}(77K,1T) = P · 粒界Jc_{3 軸配向}(77K,1T) + (1-P) · 粒界Jc_{c 軸配向}(77K,1T)

 $= 6900 + 43100 \cdot P$

である。

(6)目標の値を達成するためには、Jc_{AII}(77K, 1T) > 10000 であるからP > 0.07、即 ち全経路に渡って結晶A同士が隣接している電流経路の割合が7%以上になる程度の3 軸配向を達成すれば良いと見積もれる。

(7) 膜の幅方向、長手方向の結晶数をm、n個、全ての結晶粒界が結晶A同士で形成 されているルートの数をx、3軸配向結晶の割合、即ち結晶Aの数を全結晶の数で割っ たもの(3軸配向結晶の割合)をRとする。P=x/mである。



:	3	軸配向	L	た結晶	A
:	с	軸配向	L	た結晶	В

図8.8 目標Jc値の達成に必要な3軸配向度を 見積もる為のモデルの説明図 (8)結晶Aと結晶Bをランダムに配置し、3軸配向結晶の割合Rを変化させた時のPの変化を数値シミュレーションする。これは、2次元のパーコレーションモデル⁷⁾を 解くことに相当する。

3軸配向した結晶の割合Rを変化させたときの高Jcパスの割合Pを数値シュミレーショ ンした結果を図8.9に示す。Rが0.5を越えるまでPはゼロであり、0.6を越えてから急激 にPの値が大きくなることが分かる。従って、上記のようなモデルを仮定した場合、 3軸の方位が揃った結晶の割合が全体の5割を越えて高Jcパスが形成される始めるま では、3軸配向の効果はJcに全く反映されないことが分かる。また、図8.9でP=0.07と なるのはR=0.65の時であることから、実用線材の一応の目安とされる値をクリヤーす るためには全体の65%程度の結晶が3軸配向する必要があると予想できる。

最近、3軸配向とはどの程度まで結晶のa軸を揃える必要があるかに関しての研究 がなされ⁸⁻¹⁰⁾、TB-1223の場合にはc軸が揃った状態で、隣接する結晶粒同士のa軸のな す角度が10度を越えると、結晶粒界部分を流れうる臨界電流密度(粒界Jc)は急激に 低下することが報告された¹⁰⁾。即ち、本研究でいう3軸配向とは、c軸の方位が揃って いて、かつ隣接する結晶粒同士のa軸のなす角度が10度以内に揃っていることである。 このような観点から図8.7の結果を評価すると、X線回折強度から見積もった3軸配向 した結晶の割合はせいぜい十数%であり、高Jcパスは全く形成されていなかったこと が分かる。この為、8.3.3項で作製したTB-1223膜はある程度の3軸配向が得られた にも拘わらず、その輸送Jcは単なるc軸配向膜のものと同程度でしかなかったものと考 えられる。

8.3.4 Agテープの{100}<001>配向度の向上

前項で行ったシュミュレーションの結果より、3軸配向した結晶とc軸配向した結 晶がランダムに配置されたTB-1223超電導膜において、実用化に必要な輸送Jcを得る ためには、約65%以上の結晶が3軸配向している必要のあることが分かった。現実に は、膜の厚さ方向へバイパスする電流もゼロではないであろうし、一つの結晶に隣接 する結晶も4個に限られない。また、高Jcパスを形成するためには隣接する結晶同士 のなす角度が10度以下である必要があるのであって、必ずしも65%以上の結晶が基板 テープに対して同じ方向に揃っている必要はない。従って、現実に高Jcパスが形成さ



図8.9 3軸配向した結晶の割合Rを変化させたときの 高Jcパスの割合Pの変化の数値シュミレーション結果 れ始める3軸配向度及び実用線材作製に必要な3軸配向度は、8.3.3項で行ったシュ ミレーション結果から予想される50%、65%という値より低くなっている可能性は高い。

しかしながら、いずれにしても現在の3軸配向度では高Jcパスは全く形成されてお らず、実用線材開発のためにはTB-1223膜の3軸配向度を向上させる必要があり、そ の為には、基板として使用するAgテープの結晶の配向度を更に向上させる必要がある。 そこで、最近新しく提唱された選択核生成・選択成長説¹¹⁾の立場を取り入れて、Agテー プの{100}<001>配向度の向上を試みた。この集合組織形成機構とは、以下の様なもの である。

(1) {100}<001>方位は、{100}<001>方位を持った微細な結晶核から 成長する。

(2) {100}<001>方位の結晶核が成長するためには、隣の結晶粒の方位との間に<111>軸回りに40~50度の回転関係が存在していなければな

らない。

上記の条件(1)を満足するために、今回は新たに、冷間引き抜きの行程を導入する 事とした。Agに冷間引き抜き加工を施すと、引き抜き方向に結晶の<001>と<111>方 向が揃うことは良く知られている³⁾。その後、圧延加工を施せば、Agテープの長手方 向に<001>が平行である結晶はかなりの割合で残り、その中の一部には{100}面がAgテー プ表面に平行(即ち{100}<001>方位を持つ)である結晶粒が、8.3.2項で行った実 験の場合より高い割合で存在する事が期待できる。条件(2)に関しては、8.3.2 項においてもある程度の{100}<001>集合組織が得られているので、同様に室温~200 ℃の範囲で圧延を行った。

加工度99%まで冷間引抜き加工したAg線を室温、100、110、120、130、150、200℃ で圧延加工し、その後400℃~850℃で1時間アニールして再結晶化させた。試料のX 線回折測定(通常のθ-2θスキャン)を行った結果を図8.10に示す。横軸は熱処理 温度、縦軸は2θ=0~140°の範囲で観測された全ての(h00)回折ピーク強度の和を全 回折ピーク強度の和で割ったものを示している。目的とするAgの集合組織は {100}<001>であるから、まず{100}面が圧延テープ表面に平行になる割合が多い事が 必要条件である。室温で圧延した場合、400℃でアニールした試料のI(h00)/ΣI(hkl)は 0.9を越えている。しかし、アニール温度が上がるに従ってI(h00)/ΣI(hkl)は低下し、



図8.10 集合組織に及ぼす圧延温度と アニール温度の影響

850℃でアニールした試料においてはゼロとなっている。Agテープ上に超電導体を作 製する場合、その試料は850℃以上の温度に数時間以上さらされる。従って、400℃で アニールした場合に{100}<001>集合組織が得られても、それが850℃で安定でなけれ ば本研究の目的には合致しない。100℃で圧延した場合も同様で、400℃でアニールす ることで強いI(h00)/∑I(hkl)が得られているが、850℃アニールによってI(h00)強度はゼ ロとなっている。圧延温度を110、120℃と更に上げると、850℃でアニールした試料 においても{100}面がテープ表面に平行となっている結晶粒が安定となって、 I(h00)/ΣI(hkl)は0.3、0.6となってくる。そして、130℃で圧延した試料においては、 700、800、850℃(アニール時間は10時間)の何れの温度でアニールした試料におい ても、I(h00)/ΣI(hkl)は1.0となっている。更に圧延温度を150℃まで上げると、何れの アニール温度を採用してもI(h00)/ΣI(hkl)は0.5~0.6と低下した。更に圧延温度を200℃ まで上げると、アニール前のAgテープのX線回折パターンは完全なパウダーパターン に近いものとなり、また何れの温度でアニールしてもそれはほとんど変化しなかった。 圧延中にAgの再結晶が起こり、結晶粒はランダムに近い状態になったものと考えられ る。以上のことから、冷間引抜き後に圧延したAgテープの集合組織は、圧延温度とア ニール温度の両方に極めて敏感であることが分かる。そして130℃で圧延し、700℃以 上の温度でアニールする事によってI(h00)/SI(hkl)が1.0のものが得られた。

図8.11に、130℃で圧延し、850℃で1時間アニールしたAgテープの{100}、{111}、 {110}極点図を示す。{100}極点図で(ψ, φ)=(0,0)の、{111}極点図で(ψ, φ)=(54.7, 45)、 (54.7, 135)、(54.7, 225)、(54.7, 315)の、また{110}極点図で(ψ, φ)=(45, 0)、(45, 90)、 (45, 180)、(45, 270)の位置の回折強度が強くなっていることから、このAgテープは {100}<001>集合組織となっていることが分かる。X線回折強度から計算すると、約70 %のAg結晶が{100}<001>を向いていることが確認できた。

130℃で圧延し、850℃で1時間アニールする事で約70%のAg結晶を{100}<001>方向 に揃えることに成功したが、配向度は高いほど好ましい。そこで、2次再結晶を利用 して{100}<001>配向度を向上させる事を検討した。図8.12に、130℃で圧延し、700℃ で1時間アニールした後、更に850℃で10時間アニールしたAgテープの{100}、{111}極 点図を示す。{100}極点図で(ψ, φ)=(0, 0)の、{111}極点図で(ψ, φ)=(54.7, 45)、(54.7, 135)、(54.7, 225)、(54.7, 315)の位置の回折強度が、図8.11に比べて更に強くなり、か つ上記の位置以外には回折強度の強い部分が全くないことから、このAgテープは非常



図8.11 130℃で圧延し、850℃で1時間アニールした Agテープの{100}、{111}、{110}極点図



図8.12 冷間引抜き加工後、130℃で圧延し、 700℃ x 1時間+850℃ x 10時間のアニールを 行ったAgテープの{111}及び{100}極点図



図8.13 130℃で圧延し、700℃で1時間、850℃で10時間アニールしたAgテープのψ=54.7度におけるAg(111)回折のX線φスキャンの結果

178

に良好な{100}<001>集合組織となっていることが分かる。X線回折強度から計算する と、約90%のAg結晶が{100}<001>を向いており、図8.11の結果より更に配向度が向上 したAgテープを得ることができた(厳密には、{100}<001>方向から10度以内の方向に 入っている結晶の割合が約90%である)。図8.13に、 ψ =54.7度におけるAg(111)の X線 ϕ スキャンの結果を示す。回折ピークは非常にシャープで、その半値幅は6度で あった。以上のように、冷間引き抜き工程を実施後に130℃で圧延し、その後2段の 熱処理を行うことで、非常に綺麗に結晶が揃った{100}<001>集合組織のAgテープを作 製できることを見出した。

8.3.5 Agテープ上での3軸配向TB-1223膜の作製

非常に綺麗に結晶方位が揃った{100}<001>集合組織のAgテープを作製できたので、 その上にスプレー法でTB-1223膜を作製した。図8.14に膜のX線回折測定結果を示す。 Agの(200)回折ピーク以外は全てTB-1223の(00n)回折ピークであり、膜が少なくとも c軸配向していることは確認できた。図8.15に膜の表面をSEMで観察した結果を示す。 白く丸い粒子はAgの粒子であり、前駆体からTB-1223膜が生成する反応の過程で、Ag が基板から膜表面まで拡散して出てきたものと考えられる。AgとTB-1223以外の結晶 相は観察されず、またTB-1223結晶粒は10~20μmと大きく成長している。EDXによる 膜全体の組成分析の結果は、

Tl:Ba:Ca:Cu = 0.95:1.9:2.0:3.1

であり、TB-1223単相膜が得られたことが確認できる。このTB-1223膜の(103)極点図を 図8.16に示す。図8.7の結果と比較して、 ϕ が0、90、180、270度の部分の回折強度が 一層強くなっていることが分かる。(ψ , ϕ)=(54, 0)、(54, 90)、(54, 180)、(54, 270)から ϕ 方向±10度の範囲に入っている結晶の割合をおおざっぱに見積もると40~50%程度 と、図8.7の結果に比べて、a軸方向がAgテープの長手方向、即ちAgの<100>方向に平 行に揃った結晶の割合が大幅に向上していることが分かる。

図8.17にTB-1223の(103)回折線を用い、 ψ =54度にて実行したX線 ϕ スキャン測定の 結果を示す。 ϕ =0、90、180、270度の位置に強いピークが観察される他に、 ϕ =0±27、 90±27、180±27、270±27度の位置に別のピークが重なり、更に ϕ =45、135、225、 315度の位置に小さなピークが存在していることが分かる。 ϕ =0の方向をAgテープの



図8.14 {100}<001>集合組織を有するAgテープ上に 作製したTB-1223膜のX線回折結果

RD

20 μm

図8.15 {100}<001>集合組織を有するAgテープ上に 作製したTB-1223膜の表面観察像



図8.16 {100}<001> 集合組織を有するAgテープ上 に作製したTB-1223膜の(103) 極点図



図8.17 {100}<001>集合組織を有するAgテープ上に 作製したTB-1223膜のψ=54度における (103)回折のX線φスキャンの結果 表1 近似対応格子(Near coincidence site lattices)モデル によって求めたTB-1223の(001)面とAgの(100)面の 近似対応格子

 $(\sigma_{Ag} \leq 25 \& \delta < 3\%$ 、ただし $\sigma_{Ag} = 1, 4$ の場合を除く)

	Ag		Tl-122		23	Misfit	Misorientation	
k	1	σ_{Ag}	m	n	σ_{Tl}	δ (%)	θ (deg)	
0	1	1	0	1	1	6.21*	0.0	
0	2	4	1	2	5	4.95*	26.6	
2	2	8	0	3	9	0.32	45.0	
0	3	9	1	3	10	0.94	18.4	
1	4	17	2	4	20	1.92	12.5, 40.6	
0	5	25	2	5	29	1.21	21.8	
3	4	25	2	5	29	1.21	15.1, 31.3	

圧延方向としているので、TB-1223結晶のa軸とAg結晶のa軸のなす角度(θ)が0、± 27、45度であるTB-1223結晶から膜が構成されていることが分かる。これらの角度が どのようなものであるのかを調べるため、近似対応格子モデル^{12,13}による計算を行っ た。結果を表8.1に示す。図8.17で観測された回折強度の強い位置は、AgとTB-1223結 晶を重ねたときにエネルギー極小値を与える角度に対応していることが分かる。 {100}<001>集合組織のAgテープ上に作製したTB-1223膜は、基板からの影響を十分に 受けて成長したものと考えられる。この共存する3軸配向の成分の比率は、どのよう な要因で決定されているのかは明らかではないが、今後TB-1223膜の作製条件によっ ては、 θ =0度の成分のみを優先的に成長させることも可能であろうと推測できる。

図8.16の極点図の結果からは、一見、作製したTB-1223膜は3軸配向した結晶とa軸 方向にはランダムな結晶粒から構成されている見えたが、非常に良く結晶が配向した Agテープ上に作製したTB-1223膜には、3種類の3軸配向成分が共存していることが 分った。

8.3.6 Agテープ上に作製した3軸配向TB-1223膜の輸送Jc

上記のように、Ag結晶の方位が揃ったAgテープ上に3軸配向TB-1223膜を作製する ことに成功したので、その輸送Jc値の測定を行った。図8.18に、本章で得た3軸配向 膜の温度77K、磁場をc軸に平行に印加した場合の輸送Jcの磁場依存性を示す。比較 のため、第7章で作製したc軸配向したTBS-1223膜の結果も併せて示す。

3 軸配向したTB-1223膜のJcは、無磁場で100,000A/cm²、1.0Tで15,000A/cm²と非常に 高い値が得られている。特に c 軸配向のみの膜に比べて、弱磁場中での急激なJc低下 が大幅に緩和されている。{100}<001>集合組織を有するAgテープ上に作製した 3 軸配 向したTB-1223膜においては、結晶粒界での良好な接合が確保され、高Jcパスが形成 されて磁場中においても高い輸送Jcの得られることが実証できた。

{100}<001>集合組織を有するAgテープは、塑性加工と熱処理によって作製できるの で長尺のテープを作製することは容易である。また、第7章で説明したようにスプレー 法は常圧のもとでの成膜方法であるので、Agテープを連続的に送って超電導膜を作製 することや、装置の大型化によって成膜速度の向上は容易である。

以上のように、シングルTI-O層系超電導物質を、本研究で初めて作製に成功した



図8.18 {100}<001>集合組織を有するAgテープ上に スプレー法で作製したTB-1223膜の磁場中の輸送Jc {100}<001>集合組織を有するAgテープ上に、本研究で開発したスプレー法を用いて作 製することで、液体窒素冷却で使用する超電導機器に使用する実用線材の作製が初め て可能になった。

8.4 まとめ

3軸配向した超電導線材開発に必要な結晶方位の揃ったAgテープを作製するため に、加工及び熱処理条件を詳細に検討した。そして、そのAgテープ上にTB-1223膜を 作製し、結晶の配向性及び輸送Jcの磁場依存性を検討した。

(1) Agにおいて通常得られる{110}<211>或いは{113}<211>集合組織を有するAgテー プ上に作製したTB-1223膜は、c軸の方向こそ揃うものの、a軸の結晶方位は揃わない ことが分かった。

(2) Agの圧延温度、加工度、熱処置温度を詳細に検討して、約50%の結晶粒の方位が{100}<001>方向に揃ったAgテープを作製することが出来た。しかしながら、このAgテープ上に作製したTB-1223膜の3軸は配向度は、輸送Jcの向上をもたらすには不十分であった。

(3) 強度の冷間引き抜き加工後に、130℃で圧延し、その後2段階の熱処理 を行うことで、世界で初めて{100}<001>集合組織を有するAgテープの作製に 成功した。

(4) {100}<001>集合組織を有するAgテープ上にスプレー法で作製した TB-1223膜は3種類の方向に3軸配向した結晶粒子群から構成されることを明 らかにした。

(5)開発した膜の磁場中のJcは、無磁場で100,000A/cm²、c軸に平行に1.0Tの磁場 を印加した場合でも15,000A/cm²と非常に高い値であった。{100}<001>集合組織を 有するAgテープを使用することで粒界弱接合の問題を解決し、TB-1223膜状線 材の磁場中のJcを実用レベルまで引き上げることに成功した。

(6)世界で初めて、液体窒素冷却で使用する超電導機器に使用する実用線材の作 製可能な方法を開発した。シングルTI-O層系超電導物質を、本研究で初めて作製に成 功した{100}<001>集合組織を有するAgテープ上に、本研究で開発したスプレー法を用 いて作製することで、実用的な長尺線材の作製が可能となった。 <第8章の参考文献>

- 1) 熊倉浩明、前田弘:応用物理 第62卷(1993)455.
- Y. Iijima, K. Onabe, N. Tanabe, N. Sadakata, O. Kohno and Y. Ikeno, Advances in Superconductivity VI, Eds. T. Fujita and Y. Shiohara, Springer-Verlag, Tokyo, 1994, p749.
- 3) 長嶋晋一編:「集合組織」、丸善出版、1984、p117-p188.
- 4) 森井賢二、中山豊:日本金属学会誌、第44卷(1980)1414.
- 5) H. Hu, R. S. Cline and S. R. Goodman, J. Appl. Phys. 32(1961)1392.
- 6) T. Hasegawa and K. Kitazawa, Jpn. J. Appl. Phys. 29(1990)L434.
- 7) D. Stauffer, "Introduction to Percolation Theory", Taylor & Francies, 1985.
- 8) D. Dimos, P. Chaudhari and J. Mannhart, Phys. Rev. B 41(1990)4038.
- 9) D. Shi, Applied Superconductivity 1(1993)61.
- T. Nabatame, H. Suhara, S. Koike, O-B. Hyun, K. Nakamura and I. Hirabayashi, Advances in Superconductivity VII, Eds. K. Yamafuji and T. Morishita, Springer-Verlag, Tokyo, 1995, p917.
- 11) S. Kikuchi, E. Kimura and M. Koiwa, J. Materials Science 27(1992)4927.
- D. M. Hwang, T. S. Ravi, R. Ramesh, S-W. Chan, C. Y. Chen, L. Nazar, X. D. Wu, A. Inam and T. Venkatesan, Appl. Phys. Lett. 57(1990)1690.
- T. S. Ravi, D. M. Hwang, R. Ramesh, S-W. Chan, C. Y. Chen, L. Nazar, A. Inam and T. Venkatesan, Phys. Rev. B 42(1990)10141.

第9章 総 括

第9章 総括

液体窒素で冷却して使用できる高温超電導線材が開発できれば、非常に広範囲の応 用製品が作製できるものと期待されている。それ故、多くの研究者達によって、合成、 物性、線材化、薄膜化、アプリケーション等、基礎から応用まで幅広い観点から精力 的な研究活動が展開されている。とりわけ、臨界温度Tcが液体窒素の沸点温度77Kを 越え、またその合成が比較的容易なYBa₂Cu₃O₇、(Bi,Pb)₂Sr₂Ca₂Cu₃O₁₀やBi₂Sr₂CaCu₂O₈ に関しては多くの報告が行われている。しかしながら、未だにこれらの高温超電導物 質を用いた線材で、液体窒素冷却温度領域において磁場中でも実用に耐える臨界電流 密度Jcを有するものは得られていない。

それらの超電導物質より少し遅れて発見されたシングルTI-O系超電導物質に関して は超電導物質の存在は示されてはいたものの、単相として合成された例もなく、結晶 構造すら明らかになっていなかった。

本研究では、シングルTI-O系超電導物質の単相合成から初めて、結晶構造の決定、 元素置換による物質の安定化や物性値の変化を調べた。そして実用超電導線材の開発 に必須なピンニング特性については特に詳細な検討を行ない、その後シングルTI-O系 超電導物質を用いた実用線材の開発に取り組んだ。まず、Powder-in-tube法による線材 化を試み、続いて新しい線材作製プロセスとしてスプレーパイロリシス法の開発を行 い、更に実用線材に必要となる{100}<001>集合組織を有するAgテープの開発に取り組 み、最終的に液体窒素冷却温度領域でも実用レベルの輸送Jc値を有する線材の開発を 行った。

第1章では酸化物超電導物質の歴史と基礎物性を概説し、実用線材を開発してゆく 上での課題を明確にして、本研究の意義及び目的について述べた。

第2章のシングルTI-O層系超電導物質の合成、結晶構造及び諸特性では、元素置換を行わないシングルTI-O層系超電導物質のベースとなるTISr₂CaCu₂O₇及びTISr₂Ca₂Cu₃O₉の単相合成を初めて行ない、それらの結晶構造を決定した。 またTc等の特性を明らかにした。

第3章の各原子サイトの部分置換による諸特性の変化では、ベースとなる TISr₂CaCu₂O₇及びTISr₂Ca₂Cu₃O₉の元素置換を行って、結晶構造の変化、Tc等 の超電導特性の変化を調べて、シングルTI-O層系超電導物質が組成的に非常に フレキシブルであることを示した。

第4章ではシングルTI-O層系超電導体へのピンニングセンタ導入を試みて、 溶融凝固法によって作製した試料が77K、ゼロ磁場で2x10⁵A/cm²、1Tの磁場下に おいても6x10⁴A/cm²と非常に高い粒内Jcを有することを見いだした。そしてシ ングルTI-O層系超電導物質を用いて超電導線材を作製し、液体窒素冷却で数Tの磁 場を発生させることを考えた場合、特に意図的にピンニングセンタを導入する必要の ないことを明らかにした。

第5章では、種々の高温超電導物質の単結晶、及び元素置換によってキャリア濃度 を変化させた焼結体試料を用いて、不可逆磁場の温度依存性を測定し、高温超電導体 におけるピンニングの支配因子について検討した。高温超電導物質の不可逆磁場は物 質によってほぼその大きさが決まっている事、及び結晶中の酸素量の調節、或いは 価数の異なる元素による置換によって超電導物質のキャリア量を増加させると によって不可逆磁場が高温、高磁場側にシフトすることを実験的に示した。高 温超電導体の不可逆磁場は、ピンニングセンタではなく、物質そのものの性質 による部分が非常に大きく、特に超電導CuO面間距離と非超電導ブロッキング 層部分のキャリア濃度が重要なパラメータであることを初めて明らかにした。

第6章ではPowder-in-tube法による超電導線材の作製を試みた。非常に良く 単相化した粉末を使用し、線材の熱処理条件を詳細に検討した結果、77K、無 磁場中の輸送Jc値として18000A/cm²と世界最高の値を得ることが出来た。しか しながら、Powder-in-tube法では粒界弱接合の問題を解決できないため磁場中の輸 送Jcが低いレベルに止まり、シングルTI-O層系超電導物質を用いた実用線材の作 製には新しい線材作製プロセスが必要であることを明らかにした。

第7章では、将来の実用線材作製を考慮して連続的、高速成膜が可能である常圧 下の成膜法であるスプレーパイロリシス法の開発を行った。SrTiO₃単結晶基板上に作 製した超電導膜において、77K、無磁場において2.5 x 10⁵ A/cm²、印加磁場1T(B⊥c 軸)で1.4 x 10⁵ A/cm²、印加磁場1T(B/c軸)で5 x 10⁴ A/cm²と非常に高い輸送Jc値を 得ることができ、本研究で開発した常圧下での膜作製手法は非常に有効な線材作製プ ロセスであるを示した。また、シングルTI-O層系超電導物質の輸送Jcは結晶の配向度 に強く依存しており、"無配向" ⇒ "c軸配向" ⇒ "3 軸配向"と結晶配向性が高まるにし たがって輸送Jcは急激に向上する事を見いだし、結晶粒界部分の弱接合を克服して実 用線材に要求されるレベルの高い輸送Jcを得るためには、c軸配向を達成するだけでは 不十分で、3軸配向が必要であることを初めて明らかにした。

第8章では、世界で初めて液体窒素冷却で使用する実用線材作製の基本プロセス を確立した。まず、3軸配向線材の基材として必須要素である{100}<001>集合組織 を有するAgテープを世界で初めて作製した。そしてこのAgテープの上にスプ レーパイロリシス法でTIBa₂Ca₂Cu₃O₉(TB-1223)超電導膜を作製して3軸配向し ている事を確認し、無磁場で100,000A/cm²、c軸に平行に1.0Tの磁場を印加した場合 でも15,000A/cm²と磁場中で実用レベルの輸送Jcを、世界で初めて達成した。

以上のように、本研究では、シングルTI-O系超電導物質の単相合成から初めて、結 晶構造の決定、元素置換による物質の安定化や物性値の変化を調べ、そして実用超電 導線材の開発に必須な「超電導結晶粒内のピンニング」と「結晶粒界での良好な接合」 の両方を同時に達成するため、ピンニング特性と粒界接合性に関して特に詳細な検討 を行った。そしてそれらの知見を基にして、液体窒素冷却で使用する実用線材の作製 の為の新しいプロセスを開発した。従来は得ることが出来なかった{100}<001>集合組 織を有するAgテープの作製方法を見いだし、そのAgテープ上にシングルTI-O系超電導 物質を膜状に形成することで結晶の3軸配向が達成できて、結晶粒界での良好な接合 性を確保できる事を実証した。本研究では長尺線材の作製は行ってはいないが、 {100}<001>集合組織を有するAgテープは、塑性加工と熱処理によって作製できるので 長尺のテープを作製することは容易である。また、スプレーパイロリシス法は常圧 のもとでの成膜方法であるので、Agテープを連続的に送って超電導膜を作製すること や、装置の大型化によって成膜速度の向上は容易であるので、実用長尺線材の作製に 際して、今後は重大な障害はないものと考えられる。本研究によって液体窒素冷却で 使用する実用線材作製の基本プロセスが確立できた。

第10章 謝 辞

第10章 謝辞

本論文は、1987年以来約8年間にわたって、(株)日立製作所・日立研究所で行った研究成果をまとめたものである。

この間、論文の執筆にあたり終始懇切な御指導とご鞭撻をいただいた京都大学大学 院教授長村光造博士に厚く感謝の意を表します。また適切なる助言を与えて下さいま した京都大学大学院教授粟倉泰弘博士、京都大学大学院教授志賀正幸博士に感謝いた します。滋賀県立大学教授菊池潮美博士には、{100}<001>集合組織を有するAgテープ の作製に際して適切なアドバイスを頂きましたことを深く感謝いたします。

(株)日立製作所・日立研究所におきましては、所長渡辺篤美博士、エネルギー素 子研究部長小園祐三博士、エネルギー第1研究部長飯野利喜博士、超電導センタ長山 口潔氏及び主任研究員東山和寿博士より、本論文の執筆に対して深いご理解を頂まし たことを感謝いたします。また、研究遂行に際しては元超電導センタ長松田臣平博士、 技術主幹加茂友一氏、MCRセンタ技術主管宇佐見勝久氏より様々な助言を頂いたこと を感謝いたします。また実験にご協力頂きました武内瀞士氏、小沢武氏、湯浅豊隆氏、 杉山直美さん、田中和英氏、小林憲雄氏、及び実験に使用する単結晶試料を提供して 下さった福見厚子さん、日立化成株式会社の立木秀康氏に深く感謝いたします。また 実験に際して様々な便宜を図っていただいた超電導センタの皆様に感謝いたします。

この様に、本論文は多くの方々のご協力によってはじめて成し得たものであり、こ こに特記して関係各位に深甚なる謝意を表す次第であります。