330 40巻7号 (1988.7)

究

UDC 537.312.62:621.315.55

生産研究

# 超伝導酸化物YBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7-x</sub>の熱履歴と電気特性の相関

Relationship between thermal history and electrical property in  $YBa_2Cu_3O_{7-x}$ 

高橋 裕\*•森 実\*•石田洋一\* Yutaka TAKAHASHI, Minoru MORI and Yoichi ISHIDA

### 1.はじめに

超伝導酸化物YBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7-x</sub>の超伝導特性は合成の熱 履歴に敏感である。その原因としては

- 液相から合成した場合Y<sub>2</sub>BaCuO<sub>5</sub>が初晶として析 出し、包晶点が約1050°CでYBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7-x</sub>が析出す る<sup>1)</sup>.
- (2) 約950°C付近にYBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7-x</sub>とBaO・nCuOの共晶 点を持つ<sup>2</sup>).
- (3) 550~700°Cで酸素原子の規則化による正方晶→斜 方晶変態を起こす<sup>3)-6)</sup>.

(4) (3)の反応は焼成雰囲気の $O_2$ の分圧に依存する<sup>n</sup> などの要因により、組織的に(電気的にも)不均一にな りやすいためである.このように繊細な材料であるにも かかわらず、かなりの組成のずれ<sup>0</sup>や焼成条件が不完全 な試料に対しても一応超伝導特性を示すのはYBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>  $O_{7-x}$ 自身が優れた特性を持っているためであり、多段階 の熱処理を施すことにより特性が大幅に改善される可能 性がある.

YBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7-x</sub>の結晶構造は酸素欠損形ペロブスカイ ト構造である。高温 (900°C以上)においては反応および 拡散は活発におこるが欠損量xが大きく,高温相(正方 晶)は半導体である<sup>9)</sup>.この試料を冷却すると酸素がb軸 方向に規則化することによる斜方晶への変態が起こり超 伝導特性を示すようになる。この反応は酸素の吸収・拡 散を伴った変態である。したがって低温(500~700°C) における拡散定数は高温のそれと比較して著しく小さい ため,低温域での熱処理は十分にゆっくり行わなければ 平衡状態に達しないと考えられる。

このような低温域において酸素の吸収は連続的である が,正方晶→斜方晶変態点直下の温度領域は特に重要で ある.つまりこの変態は格子歪を伴っているため,低温 域で十分長時間保持することによる歪緩和を行わないと 酸素の規則化が促進されないと考えられるからである. 本報では電気抵抗測定から変態点下の500°Cでの長時間 焼鈍の有効性を示す。

#### 2.実験方法

#### 2.1 試料作製

試料作製は固相反応法により行った。

- Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, BaCO<sub>3</sub>, CuOを(Y): (Ba): (Cu)=1:
  2:3の比で秤量,混合する.
- (2) アルミナボート上で空気中920℃×2hr→空冷の条件で仮焼結する.
- (3) (2)の粉体を破砕し、直径10mm厚さ約1mmの ディスク状に成形する。
- (4) アルミナボート上で空気中1000℃×40min→アル
  ミナボート上で空冷の条件で本焼結する(試料
  1).

試料1を特徴付けるため,

- 試料2:アルミナボート上で空気中1000℃×40min→ アルミニウム箔上で空冷
  - アルミナボート上で空気中1000℃×40min→ 液体窒素中に急冷

との比較を行った。

(1)~(4)の過程を経た試料1を900°Cから表1の条件で再熱処理を行った。(ただし試料Gは500°Cのみで再熱処理した)

試料A:500℃で長時間保持→炉冷

- B:500℃で長時間保持→空冷
- C:500°Cで長時間保持→液体窒素中に急冷
- D:500℃で5時間保持→液体窒素中に急冷
- E:500℃で1/4時間保持→液体窒素中に急冷
- F:600℃で長時間保持→液体窒素中に急冷
- G:500℃のみで再焼鈍→液体窒素中に急冷

試料A, B, Cは500℃における平衡状態に達しており、これらを比較することにより500℃以下の冷却速度が

超伝導特性に及ぼす影響がわかる. 試料D, Eは低温域

\*東京大学生産技術研究所 第4部

報

表1 試料の再熱処理条件

試料	保持温度(K)	保持時間(ks)		冷却条件
	T <sub>2</sub>	tı	t <sub>2</sub>	С
А	773	71.4	75.6	炉冷
в	773	91.8	164.4	空冷
С	773	57.0	81.0	急冷
D	773	67.8	16.8	急冷
Е	773	40.8	0.9	急冷
F	873	90.2	169.2	急冷
G	773		255.6	急冷





(700~500°C)を比較的速い速度で冷却した試料で, 試料 Cと比較することにより低温域の冷却速度依存性がわか る. 試料Fを試料Cと比較することにより500°Cと600°C の平衡相の特性の差がわかる.試料Gは500°Cのみで再焼 鈍を行った試料で, この結果から高温域での再熱処理の 必要性を判定することができる.

試料 B~Gは所定の温度から室温までの冷却速度を速 くした。冷却中の酸素の吸収を低減して高温相を凍結す るためである。試料 Bは試料を炉から出した後,直ちに アルミニウム箔の上に取り出して冷却した。これはアル ミナボート上での冷却では十分な冷却速度が得られない ためである。試料 C~Gにおける急冷は液体窒素中にア ルミナボートと共に急冷した。液体窒素中での冷却速度 はそれほど速くはないが、冷却直後に試料表面に窒素気 体のフィルムが形成されるため酸素の供給は断たれる。 急冷後、液体窒素容器を真空槽に移して室温までもどし た。これは冷却による霜からの水分による特性劣化<sup>1011)</sup> を防ぐためである。

#### 2.2 電気抵抗測定装置

小型冷凍装置SRD-204(住友重機製)に試料ステージ と真空容器を敷設した低温用電気抵抗測定装置を試作した.約3時間で15Kまで,最低到達温度は12Kの性能を持つ.

電気抵抗測定は4端子法を用いた。ペレットにヤスリ で傷を付け割ることにより矩形に成形した(10×3×1 mm).新生面にAgを真空蒸着して電極を形成した.導線



Temperature (K)

図1 1000°C×40minの試料の抵抗率の温度依存性 試料1:アルミナボード上で空冷(左のスケール) 試料2:アルミニウム箔上で空冷(左のスケール) 試料3:液体窒素中で急冷(右のスケール)

との接続は銀ペーストを用いた。

試料温度は液体窒素で校正したAu+0.07%Fe-Chromel熱電対で測定した.

#### 3. 結果および考察

#### 3.1 試料1(1000°C×40min→空冷)の電気特性

1000℃×40minの本焼結後の冷却速度を変えた試料 (試料1~3)の電気抵抗特性を図1に掲げる、液体窒素 中に急冷して酸素の供給をたった試料3では室温におけ る抵抗率が約1桁高く、半導体的特性を示す。

これに対して試料2(アルミニウム箔上で空冷)した 試料では50K付近で抵抗率の低下を示すようになる.こ のことは空冷中に酸素の拡散・吸収が生じたことを示す. 高温域(1000~700°C)では酸素の拡散が速く一部にTc= 50Kの超伝導相が形成されていることを意味する.また 抵抗率の減少が緩やかなのは表面層と試料中心では酸素 濃度(すなわち電気特性)に差があり不均一であること を示している.

さらに冷却速度が遅い試料1(ボード上で空冷)では 酸素の吸収が促進される.60K付近から抵抗が減少し20 K付近で零抵抗を示す.試料2と同様に遷移は緩やかで ある.この試料を再熱処理して特性を向上させた結果を 以下に示す.

#### 3.2 500°C以下の冷却速度依存性

図2に500°C以下の冷却速度を変えた試料A,B,Cの 電気抵抗の温度依存性を示す。冷却速度が速い試料B,

mm). 新生面にAgを真空蒸着して電極を形成した. 導線 C は遷移開始温度 (T<sub>c</sub><sup>on</sup>) および零抵抗を示す温度 (T<sub>c</sub><sup>off</sup>)

25



究







Temperature (K)

図 4 試料C(500°C急冷)と試料F(600°C急冷)の 電気特性の差

はほぼ一致しており常伝導領域における挙動も一致して いることから実験精度内で差はないといえる(抵抗値を 抵抗率に換算する時の形状因子が0.5~2倍程度の誤差 を含む).

これに対して炉冷した試料AではT<sub>c</sub><sup>on</sup>およびT<sub>c</sub><sup>off</sup>はい くぶん高くなっており、常伝導領域においては直線的で ある.しかし試料B,Cとの差はわずかであり500°C以下 の冷却速度依存性は小さいことがわかる.

この原因としてはすでに500°Cの平衡相が室温におけ る平衡相とほぼ同じ特性を持つためであると考えられる. 大気中500°Cにおける欠損量はx=0.12である<sup>n</sup>.x=0~0.2の領域は一般にOrtho(I)相<sup>12013)</sup>と呼ばれTcは約 90Kでxに対する依存性は小さい.したがって500°Cにお ける平衡相はOrtho(I)領域に存在するため室温平衡相



とほぼ同じ特性を示すと考えられる。

#### 3.3 500℃での保持時間依存性

図3に500°Cでの保持時間を変えた試料C, D, Eの電気抵抗特性を示す。保持時間が長くなるにつれて $T_c$ <sup>on</sup>および $T_c$ <sup>off</sup>は上昇するが、 $T_c$ <sup>off</sup>の保持時間依存性のほうが $T_c$ <sup>on</sup>のそれより大きいことがわかる。このことは保持時間が長くなるにつれて抵抗の落ち方が鋭くなり試料が均質化していることを示している。

~0.2の領域は一般にOrtho(I)相<sup>120130</sup>と呼ばれTcは約
 20Kで×に対する依存性は小さい.したがって500°Cにお
 1~3の結果とは対照的である.これは500°Cにおける酸
 ける平衡相はOrtho(I)領域に存在するため室温平衡相
 素の拡散定数が小さく,前述の作製条件では最低1日は

保持しないと均質にならないためである.

# 3.4 500℃と600℃の急冷相の差

図4に試料C(500°C急冷)と試料F(600°C急冷)の 電気抵抗特性を示す。両者とも落ち方が鋭く均質な試料 であると考えられるが $T_c$ <sup>on</sup>および $T_c$ <sup>off</sup>が著しく異なる。

このことは $600^{\circ}$ Cでの酸素欠損量がx=0.27であるこ とから説明される<sup>7</sup>.  $x=0.25\sim0.5$ はOrtho (II)相と呼 ばれTcはおおよそ50Kでx依存性が小さい領域であ る<sup>1213</sup>. 試料Fはこの領域に属し,試料C (Ortho (I) 相)と比較してTcは約40K低い. Ortho (II)相からOrtho (I)相への遷移はx=0.1程度であるがTcの上昇は 著しい. したがって $600^{\circ}$ C (以上)の平衡相を $500^{\circ}$ C (以 下)の相に変えることが超伝導特性を著しく向上させる ことにつながる.

#### 3.5 500℃のみで再熱処理した試料の特性

図5に試料G (500°Cのみで再熱処理) と試料1 (asgrown), 試料C (900→500°Cで再熱処理) の電気抵抗特性を比較した結果を掲げる. 試料1と比較すると室温における抵抗率が約1桁小さくなり $T_c^{on}$ および $T_c^{off}$ が向上していることから500°Cのみの熱処理でも特性は大幅に改善されることがわかる. ところが試料Cと比べると低温側にずれていることから500°Cでの平衡状態に達していない.

+分に長い時間500°Cで保持したのにもかかわらず平 衡状態が得られないのは歪の影響であると考えられる. もとの試料1は速い速度で冷却したため内部に歪が存在 する.これを高温で焼き戻し,歪の緩和を行いながら酸 素の吸収を行った試料では500°Cでの平衡相が出現する (試料C).ところが500°Cのみの熱処理では歪緩和が不十 分で酸素の吸収および規則化があるところで停滞してし まうため完全な平衡状態が得られないと考えられる.し たがって500°Cでの平衡相を得るためには高温から焼き 戻す必要があると結論される.

## 4.まとめ

超伝導酸化物YBa<sub>2</sub>Cu<sub>3</sub>O<sub>7-x</sub>は欠損量 x が小さいほど 特性が向上する。高温では酸素の拡散は活発であるが平 衡状態で欠損量が大きい。これに対して低温では拡散が 悪くなり吸収が起こりにくい。このため両者の中間に最 適の焼鈍温度が存在する。

500°Cにおける長時間焼鈍は特性改善に有効である。 この原因として

- (1) 大気と平衡状態を保つ欠損量はx=0.12でありOrtho(I)領域である。
- (2) 斜方晶→正方晶変態による歪場の解消を行い酸素の規則化を促進している。

ためであると考えられる。

謝辞 電気抵抗測定装置の設計,製作に便宜をはかっ ていただいた住友重機械工業株式会社精密事業本部の 方々に感謝します。測定回路設計を指導していただいた 本学・工学部 鈴木泰之助手および実験を手つだってい ただいた芝浦工大・卒論生 中井俊哉君に感謝します。

本研究は本研究所・選定研究費によりなされれたもの であり、ここに記して感謝の意を表します。

(1988年4月1日受理)

#### 参考文献

- H. Katayama-Yoshida, Y. Okabe, T. Takahashi, T. Sasaki, T. Hirooka T. Suzuki, T. Cizer and S. K. Deb: Jpn. J. Appl. Phys., 26 (1987), L2007.
- F. Takei: private communication (O. Fukunaga: Proc. International Sympo. on Fine Ceramics Arita, (1987), 33.).
- E. Takayama-Muromachi, Y. Uchida, K. Yukino, T. Tanaka and K. Kato: Jpn. J. Appl. Phys., 26 (1987), L665.
- S. Sueno, I. Nakai, F.P. Okamura and A. Ono: Jpn. J. Appl. Phys., 26 (1987), L842.
- A. Ono, M. Kobayashi, H. Nozaki and Y. Matsui: Jpn. J. Appl. Phys., 27 (1987), L48.
- 6) I.K. Schuller, D.G. Hinks, M.A. Beno, D.W. Cappone II, L. Soderolm, J. -P. Lacquet, Y. Bruynseraede, C.U. Seger and K. Zhang: Solid State Commun., 63 (1987), 385.
- K. Kishio, J. Shimoyoma, T. Hasegawa, K. Kitazawa and K. Fueki: Jpn. J. Appl. Phys., 26 (1987), L1228.
- D.G. Hinks, L. Soderholm, D.W. Cappone II, J. D. Jorgensen, Ivan K. Schuller, C.U. Seger, K. Zhang and J.D. Grace: Appl. Phys. Lett., 50 (1987), 1688.
- 9) T. Hatano, A. Matsushita, K. Nakamura, Y. Sakka, T. Matsumoto and K. Ogawa: Jpn. J. Appl. Phys., 26 (1987), L721.
- B.G. Hyde, J.G. Thompson, R.L. Withers, J.G. FitzGerald, A.M. Stewart, D.J.M. Bevan, J.S. Anderson, J. Bimead and M.S. Paterson: Nature, 327 (1987), 402.
- K. Kitazawa, K. Kishio, T. Hasegawa, O. Nakamura, J. Shimoyama, N. Sugii, A. Ohtomo, S. Yaegashi and K. Fueki: Jpn. J. Appl. Phys., 26 (1987), L1979.
- 12) Y. Nakazawa, M. Ishikawa, T. Takabatake, H. Takeya, T. Shibuya, K. Terakura and F. Takei: Jpn. J. Appl. Phys., 26 (1987), L682.
- 13) Y. Nakazawa, M. Ishikawa, T. Takabatake, K. Koga and K. Terauchi: Jpn. J. Appl. Phys., 26 (1987), L796.