

لا اله الا الله

٩٥٧٩٨



دانشگاه الزهرا
دانشکده علوم پایه

پایان نامه
جهت اخذ درجه کارشناسی ارشد
رشته فیزیک
گرایش ماده چگال

بررسی اثر آلاینش مغناطیسی در ابررسانای دمای بالا
سری ۱۲۳

استاد راهنما
دکتر وحید دادمهر

استاد مشاور
دکتر عبدالله مرتضی علی

دانشجو
فاطمه صائب

۱۳۸۷ / ۲ / ۲۵

تیرماه ۱۳۸۷

۹۵۷۹۱

وزارت اطلاعات و ارتباطات
توسعه و عمران
معاونت علمی و فناوری



دانشگاه الزهرا

بسمه تعالی

بموجب نامه شماره ۸۱۴۶ مورخ ۱۳/۴/۸۷ جلسه دفاع از پایان نامه کارشناسی ارشد
 خانم ناظمه صائب دانشجوی رشته فیزیک دانشکده علوم پایه
 به شماره دانشجویی ۸۴۱۵۶۰۰۰۰ در روز شنبه مورخ ۱۳/۴/۸۷ تحت
 عنوان بررسی اثر آکسیژن بر خواص مکانیکی پلیمرهای آکریلیک در محل اتصال
 گروه فیزیک برگزار گردید.
 ابتدا خانم ناظمه صائب در مورد موضوع و نتایج پایان نامه صحبت نمودند و سپس به
 سؤالات اعضاء حاضر در جلسه پاسخ دادند. هیات داوران طی جلسه ای که همزمان تشکیل
 گردید پس از مشورت، نمره دانشجویان را ۱۹،۱۸ و با امتیاز عالی تعیین و مورد قبول قرار
 گرفت.

هیات داوران:

- ۱- استاد راهنما: آقای دکتر دادگر
- ۲- استاد مشاور: آقای دکتر رفیعی علی
- ۳- داور خارجی: آقای دکتر حسن جراحی
- ۴- داور داخلی: آقای دکتر سعیدی

نام و نام خانوادگی مدیر گروه نام نهی

امضاء

نام و نام خانوادگی رئیس دانشکده

یا نماینده دانشکده در شورای تحصیلات تکمیلی دانشگاه

د-۱
۸۷/۴/۱۱

سر آغاز، حمد و ستایش خداوند بزرگ، که بشر را به قدرت تفکر و
تعقل آراست و سلام و درود بر آن چهارده نور پاک و مقدس؛ راهنمایان
دانایی و روشنایی.

این کار مختصر را از طرف پدر و مادرم به پیشگاه بانوی علم و ایمان،
حضرت فاطمه (س) تقدیم می‌کنم؛ با امید به آنکه در جمله پیروان
واقعی‌اش باشیم.

در پایان این دوره، لازم می‌دانم از راهنمایی‌های ارزنده و زحمات استاد گرانقدرم جناب آقای دکتر وحید دادمهر بسیار تشکر و قدردانی کنم؛ که اگر رهنمودها و تلاش ایشان در جهت فراهم آوردن شرایط انجام تحقیق نبود، این کار به سرانجام مطلوب نمی‌رسید.

از اساتید بزرگوار جناب آقایان دکتر مرتضی علی، دکتر مسعودی و دکتر چراغچی بابت مطالعه پایان‌نامه، حضور در جلسه دفاعیه و ارائه راهنمایی‌های ارزنده تشکر می‌کنم.

از سرکار خانم دکتر دادرس به جهت رهنمودهای فراوان و بحث‌های آموزنده، انتقال تجربیات و حضور صمیمی‌شان کمال تشکر و قدردانی را دارم.

در تمام مراحل انجام این تحقیق، از همکاری و همفکری دوستان خوبم به خصوص خانم‌ها سمیه فلاحتی و سارا برکت بسیار بهره برده‌ام؛ علاوه بر این حضور این عزیزان، فرصت تجربه کار گروهی مؤفق و پرنشاط را برایم ایجاد کرد، از ایشان صمیمانه تشکر می‌کنم.

از پدر و مادر عزیزم به پاس همه فداکاری‌ها، محبت‌ها و حمایت بی‌دریغ‌شان بی‌نهایت سپاسگزارم، امیدوارم خداوند بزرگ، خود پاداش لطف بی‌اندازه‌شان را عنایت فرماید. همچنین از برادران و خواهران مهربانم که همواره مشوق و مایه دلگرمی‌ام بوده‌اند، بسیار تشکر می‌کنم.

چکیده

در این تحقیق با ساخت نمونه‌های $YBa_2Cu_{3-x}M_xO_{7-\delta}$ ($M=Ni, Fe$) با مقادیر آلیش $0=x=0.045$ ، به روش سل ژل، به بررسی اثر جانشینی یون‌های مغناطیسی در ساختار YBCO پرداخته‌ایم. آنالیز فازی نمونه‌ها با طیف پراش اشعه X بررسی شده است. همه نمونه‌های آلاییده با Ni تک‌فاز بوده و ساختار 123 ارتورومبیک تشکیل شده بود. در نمونه‌های آلاییده با Fe نیز ساختار غالب 123 ارتورومبیک بوده است، اما در نمونه‌ها با غلظت آلیش $x=0.01$ و بیشتر، درصدی فاز دوم Y211 در نمونه‌ها دیده می‌شود. داده‌های طیف XRD با استفاده از نرم‌افزار MAUD ظریف سازی شد که جانشینی یون‌های Ni در جایگاه $Cu(2)$ شبکه و یون‌های Fe در محل $Cu(1)$ را نشان داد. جهت تعیین مقدار اکسیژن نمونه‌ها از روش تیتراسیون یدی استفاده کردیم که نشان داد افزایش غلظت آلاینده‌ها نقشی در مقدار اکسیژن نمونه‌ها نداشته است. ریز ساختار نمونه‌ها بوسیله میکروسکپ الکترونی SEM مورد بررسی قرار گرفت. تصاویر SEM کاهش تخلخل، بهبود اتصالات بین دانه‌ای و افزایش سطح تماس دانه‌ها را در نمونه‌های آلاییده با Ni نشان می‌دهد. مقاومت الکتریکی نمونه‌ها اندازه‌گیری و گذار نرمال- ابررسانایی در همه مشاهده شد. با افزایش آلیش Ni دمای گذار در محدوده 93-87K کاهش یافته و در نمونه‌های آلاییده با Fe این تغییر بین 92K-93K بوده است. با انجام اندازه‌گیری ترابردی I-V، مقدار چگالی جریان بحرانی هر نمونه بر حسب چگالی جریان بحرانی نمونه خالص بدست آمد. نتایج نشان می‌دهد که تمام نمونه‌های آلاییده با Ni چگالی جریان بحرانی بالاتر از نمونه خالص دارند و بالاترین مقدار J_C مربوط به نمونه با $x = 0.03$ است که نسبت به نمونه خالص 35 برابر شده است. در مورد نمونه‌های آلاییده با آهن دو نمونه با $x=0.03, 0.045$ به دلیل دارا بودن فاز عایق Y211 و ناهمگنی زیاد، چگالی جریان بحرانی پایین‌تری نسبت به نمونه خالص داشتند اما J_C در نمونه $x = 0.005$ به مقدار 40 برابر افزایش یافته است. نتایج فعالیت‌های پژوهشی انجام شده در این دوره، در قالب پنج مقاله در کنفرانس های ملی و سه مقاله در کنفرانس های بین‌المللی ارائه شده است.

کلمات کلیدی: ابررسانای دمای بالا YBCO، اثر آلیش مغناطیسی، تحلیل ساختاری، خواص

الکتریکی، چگالی جریان بحرانی

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
أ	چکیده
ب	فهرست مطالب
ح	فهرست شکل‌ها
ر	فهرست جدول‌ها
ز	پیش‌گفتار
	فصل اول : مقدمه‌ای بر ابررسانایی دمای بالا
	1-1 ابررسانایی دمای بالا
2	1-1-1 سیر تحول ابررسانایی و کشف ابررسانای دمای بالا
4	1-1-2 خانواده‌های دمای بالا
6	1-1-3 مقایسه ابررساناهای دمای بالا و متعارف
9	1-1-4 نظریه پردازي ساز و کار ابررسانایی دمای بالا
	2-1 خواص مغناطیسی ابررساناهای دمای بالا
10	1-2-1 نمودار H-T و مغناطش ابررساناهای دمای بالا
12	1-2-2 ساختار گردابه
14	1-2-3 میخکوبی شار
	1-2-4 ساز و کار اتلاف در حالت گردابی
16	- مقدمه
16	- شارش شار و مقاومت شارشی
18	- خزش شار
18	- نظریه پدیده شناختی افت و خیز ابررسانایی

3-1 ساختار بلوری و ریز ساختار ابررساناهای دمای بالا

- 19 1-3-1 ساختار بلوری
21 - ساختار بلوری Y123
24 2-3-1 اثرات ساختار لایه‌ای
25 - صفحات CuO_2 و نقش آن در ابررسانایی
25 3-3-1 ریز ساختار
28 - ریز ساختار Y123

4-1 اثر آلاینش در ابررساناهای دمای بالا

- 34 1-4-1 مقدمه
35 2-4-1 نمودار فاز آلاینش
38 3-4-1 اثر آلاینش اکسیژن
40 4-4-1 آلاینش در Y123
42 - آلاینش مغناطیسی
44 - ممان و زیرشبکه‌های مغناطیسی
45 - شواهد تجربی

فصل دوم : جزئیات ساخت، مشخصه یابی و اندازه‌گیری

1-2 ساخت نمونه‌های ابررسانا

- 51 1-1-2 مقدمه
52 2-1-2 روش کلوخه‌ای
54 3-1-2 روش سل ژل
56 - روش الکوکسیدها
57 - روش ترکیبی
59 4-1-2 مراحل ساخت نمونه‌های $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{M}_x\text{O}_7$ ($\text{M}=\text{Ni}, \text{Fe}$)
60 - استوکیومتری و توزین

- 62 - تهیه سل و ژل
- 65 - خشک کردن ژل
- 65 - تکلیس
- 66 - فشرده کردن به شکل قرص
- 66 - کلوخه سازی

2-2 مشخصه یابی نمونه‌ها

- 68 1-2-2 آزمایش‌ها TGA و DTA
- 70 2-2-2 آزمایش پراکندگی اشعه X
- 71 3-2-2 تحلیل ریتولد نقش پراش اشعه X
- 72 4-2-2 تعیین مقدار اکسیژن نمونه‌ها
- 76 5-2-2 مشخصه یابی با میکروسکپ الکترونی

3-2 اندازه‌گیری الکتریکی نمونه‌ها

- 78 1-3-2 آماده سازی نمونه‌ها برای اندازه گیری
- 80 2-3-2 اندازه گیری تراپردی P-T
- 81 3-3-2 اندازه گیری تراپردی I-V

فصل سوم : مشخصه‌یابی، بحث و نتیجه‌گیری

1-3 مشخصه یابی

- 84 1-1-3 تحلیل حرارتی TGA و DTA
- 85 2-1-3 نقش پراش اشعه X
- 89 3-1-3 ظریف سازی طیف پراش اشعه X
- 94 4-1-3 مقدار اکسیژن نمونه‌ها
- 94 5-1-3 تصاویر میکروسکپ الکترونی

2-3 اندازه گیری های الکتریکی

107

1-2-3 اندازه گیری مقاومت بر حسب دما

117

2-2-3 اندازه گیری ترابردی I-V

127

نتیجه گیری و جمع بندی

129

پیشنهادات برای ادامه کار

130

مراجع

135

Abstract

فهرست شکل‌ها

صفحه	عنوان
8	شکل 1-1: طرح T-H-J برای یک ابررسانای متعارف، هر نقطه داخل سطح ابررسانا است
8	شکل 2-1: طرح T-H-J برای یک ابررسانای دما بالا
11	شکل 3-1: نمودار (H-T) برای ابررسانای نوع II و دمای بالا
13	شکل 4-1: نمایش جریان‌های پوششی در اطراف یک گردشاره
14	شکل 5-1: توزیع شبکه گردابی هگزگونال در نمونه کامل به طور شماتیک نشان داده شده است
15	شکل 6-1: میخکوب شدن هسته‌های نرمال در مراکز میخکوبی به طور شماتیک نشان داده شده است
21	شکل 7-1: ساختار یک نوع پرووسکیت مکعبی ABO_3
22	شکل 8-1: ساختار بلوری ارتورومبیک YBCO
30	شکل 9-1: طرح‌واره فرایند دوقلو شدن. کرنش ایجاد شده در طول گذار تتراگونال به ارتورومبیک، دوقلویی را به وجود می‌آورد.
32	شکل 10-1: طرح‌واره یک دانه به طور داخلی دوقلویی شده $YBa_2Cu_3O_x$
36	شکل 11-1: نمودار فاز (T-ρ) برای آلایش حفره ای در HTSCs فازهای مختلف در مقادیر مختلف دما و آلایش شکل می‌گیرند

- 39 شکل 1-12: نمودار فاز (T- δ) در ساختار $YBa_2Cu_3O_{7-\delta}$
- 46 شکل 1-13: تغییرات دمای گذار بر حسب مقدار آرایش در سیستم YBCO آلائیده با یون‌های مغناطیسی و غیر مغناطیسی
- 47 شکل 1-14: تغییرات دمای گذار در نمونه تک بلور BiSCCO آلائیده با یون مغناطیسی Ni
- 48 شکل 1-15: نمودار تغییرات دمای گذار بر حسب مقدار آرایش مغناطیسی و غیر مغناطیسی در $La_{1.85}Sr_{0.15}CuO_4$
- 56 شکل 2-1: روش‌های مختلف فرآیند سل ژل
- 84 شکل 3-1: نمودار TGA مربوط به ترکیب YBCO تهیه شده به روش سل ژل
- 86 شکل 3-2: نقش پراش اشعه X نمونه‌های $YBa_2Cu_{3-x}Ni_xO_{7-\delta}$ با مقادیر مختلف آرایش
- 87 شکل 3-3: نقش پراش اشعه X مربوط به نمونه‌های $YBa_2Cu_{3-x}Fe_xO_{7-\delta}$ با مقادیر مختلف آرایش
- 96 شکل 3-4: نمونه $YBa_2Cu_3O_{7-\delta}$ ساخته شده به روش حالت جامد (بالا) و سل-ژل (پایین) با بزرگ نمایی 2000
- 97 شکل 3-5: تصاویر SEM مربوط به نمونه $YBa_2Cu_3O_{7-\delta}$ با بزرگ نمایی 1000 و 5000
- 98 شکل 3-6: تصاویر SEM مربوط به نمونه $YBa_2Cu_{3-x}Ni_xO_{7-\delta}$ با $x = 0.005$ و بزرگ نمایی 1000 و 5000

- 99 شکل 3-7: تصاویر SEM مربوط به نمونه $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Ni}_x\text{O}_{7-\delta}$ با $x = 0.01$ و بزرگ نمایی 1000 و 5000
- 100 شکل 3-8: تصاویر SEM مربوط به نمونه $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Ni}_x\text{O}_{7-\delta}$ با $x = 0.03$ و بزرگ نمایی 1000 و 5000
- 101 شکل 3-9: تصاویر SEM مربوط به نمونه $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Ni}_x\text{O}_{7-\delta}$ با $x = 0.045$ و بزرگ نمایی 1000 و 5000
- 103 شکل 3-10: تصاویر SEM مربوط به نمونه $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Fe}_x\text{O}_{7-\delta}$ با $x = 0.005$ و بزرگ نمایی 1000 و 5000
- 104 شکل 3-11: تصاویر SEM مربوط به نمونه $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Fe}_x\text{O}_{7-\delta}$ با $x = 0.01$ و بزرگ نمایی 1000 و 5000
- 105 شکل 3-12: تصاویر SEM مربوط به نمونه $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Fe}_x\text{O}_{7-\delta}$ با $x = 0.03$ و بزرگ نمایی 1000 و 5000
- 106 شکل 3-13: تصاویر SEM مربوط به نمونه $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Fe}_x\text{O}_{7-\delta}$ با $x = 0.045$ و بزرگ نمایی 1000 و 5000
- 108 شکل 3-14: تغییرات مقاومت ویژه الکتریکی بر حسب دما در نمونه‌های $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Ni}_x\text{O}_{7-\delta}$ با مقادیر مختلف آلیش
- 108 شکل 3-15: جزئیات گذار نرمال - ابررسانا در ترکیب $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Ni}_x\text{O}_{7-\delta}$ با $x = 0 - 0.045$
- 109 شکل 3-16: تغییرات مقاومت ویژه الکتریکی بر حسب دما در نمونه‌های $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Fe}_x\text{O}_{7-\delta}$ با مقادیر مختلف آلیش

- 109 شکل 3-17: جزئیات گذار نرمال - ابررسانا در ترکیب $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Fe}_x\text{O}_{7-8}$ با $x = 0 - 0.045$
- 112 شکل 3-18: تغییرات دمای گذار برحسب میزان آلیش در نمونه‌های $\text{YBa}_2\text{Cu}_3\text{M}_x\text{O}_{7-8}$ ($\text{M} = \text{Fe}, \text{Ni}$). خطوط تنها برای هدایت چشم رسم شده‌اند
- 113 شکل 3-19: مقایسه تخریب ابررسانایی در نمونه‌های YBCO آلائیده با Fe و Ni
- 119 شکل 3-20: نمودار تغییرات E بر حسب J در دما و میدان مغناطیسی ثابت برای ترکیب $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Ni}_x\text{O}_{7-8}$ با مقادیر آلیش $x = 0.045$ و $x = 0$. شکل سمت راست تغییرات نمونه‌های آلائیده را نسبت به نمونه خالص به وضوح نشان می‌دهد
- 120 شکل 3-21: نمودار تغییرات E بر حسب J در دما و میدان مغناطیسی ثابت برای ترکیب $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Fe}_x\text{O}_{7-8}$ با مقادیر آلیش $x = 0.045$ و $x = 0$. به دلیل تفاوت زیاد بین مقادیر E در نمونه‌های مختلف برای واضح بودن تغییرات داده‌ها در دو نمودار جداگانه رسم شده‌اند
- 122 شکل 3-22: هماهنگی داده‌های تجربی (نقاط توپر) با مدل Zeldov (خط پیوسته) در نمونه‌های $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Ni}_x\text{O}_{7-8}$
- 123 شکل 3-23: هماهنگی داده‌های تجربی (نقاط توپر) با مدل Zeldov (خط پیوسته) در نمونه‌های $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Fe}_x\text{O}_{7-8}$
- 124 شکل 3-24: تغییرات چگالی جریان بحرانی نمونه‌های $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Ni}_x\text{O}_{7-8}$ نسبت به نمونه غیر آلائیده
- 125 شکل 3-25: تغییرات چگالی جریان بحرانی نمونه‌های $\text{YBa}_2\text{Cu}_{3-x}\text{Fe}_x\text{O}_{7-8}$ نسبت به نمونه غیر آلائیده

فهرست جدول‌ها

صفحه	عنوان
5	جدول 1-1 تعدادی از ترکیبات ابررسانای دما بالا با مقادیر T_C تقریبی
61	جدول 1-2: مقادیر استوکیومتری شده از مواد اولیه مورد نظر برای ساخت نمونه‌های $YBa_2Cu_{3-x}Ni_xO_{7-8}$
61	جدول 2-2: مقادیر استوکیومتری شده از مواد اولیه مورد نظر برای ساخت نمونه‌های $YBa_2Cu_{3-x}Fe_xO_{7-8}$
90	جدول 1-3: پارامترهای شبکه، مکان و درصد اشغال اتمی در نمونه‌های $YBa_2Cu_{3-x}Ni_xO_{7-8}$ بدست آمده از ظریف سازی طیف اشعه X این نمونه‌ها با استفاده از نرم افزار MAUD
92	جدول 2-3: پارامترهای شبکه، مکان و درصد اشغال اتمی در نمونه‌های $YBa_2Cu_{3-x}Fe_xO_{7-8}$ بدست آمده از ظریف سازی طیف اشعه X این نمونه‌ها با استفاده از نرم افزار MAUD
94	جدول 3-3: مقادیر اکسیژن موجود در نمونه‌های آلائیده با Ni و Fe، تعیین شده با روش یدومتری
111	جدول 4-3: دماهای گذار در نمونه های $YBa_2Cu_{3-x}Ni_xO_{7-8}$ با مقادیر مختلف آرایش
111	جدول 5-3: دماهای گذار در نمونه های $YBa_2Cu_{3-x}Fe_xO_{7-8}$ با مقادیر مختلف آرایش

پیش‌گفتار

پس از کشف ابررسانایی دمای بالا، بررسی اثر آلاینده‌ها و جانشانی در جایگاه‌های مختلف این ترکیبات همواره مورد توجه محققان بوده است. از آنجا که آلاینده‌های ابررساناهای دمای بالا منجر به گذار ابررسانا - عایق در آنها می‌شود، مطالعه خواص الکتریکی، مغناطیسی و تراپردی در فاز بهنجار و ابررسانای این مواد با غلظت‌های مختلف آلاینده، می‌تواند اطلاعات مفیدی در مورد فرآیند رسانندگی در این ترکیبات ارائه دهد و رهیافت مناسبی برای فهم ساز و کار ابررسانایی به حساب آید. بهبود خواص ابررسانایی نیز از دیگر اهداف این تحقیقات می‌باشد.

آزمایش و بررسی‌ها نشان داده‌است که مهمترین جزء ساختاری ابررساناهای اکسیدی دمای بالا، صفحات اکسید مس می‌باشند. در همه خانواده‌ها به جز یک ترکیب، عامل ابررسانش حفره‌های داخل صفحات CuO_2 معرفی شده‌اند. به نظر می‌رسد مس با داشتن ظرفیت مخلوط، نقش مهمی در خواص ابررسانایی این ترکیبات ایفا می‌کند. مطالعات وسیعی بر روی جانشینی این عنصر با سایر یون‌های فلزی در ساختارهای مختلف انجام شده است. وجود دو جایگاه برای مس در ترکیب YBCO و امکان جانشینی عنصر آلاینده در هر یک از آنها، این ساختار را از دیگر خانواده‌های ابررسانای دمای بالا متمایز ساخته است. مطالعه اثر جایگزینی Cu در این ترکیب با دیگر فلزات واسطه، اطلاعات مفیدی پیرامون چگونگی ابررسانش بدست می‌دهد.

از طرف دیگر، همزیستی مغناطیسی و ابررسانایی همواره از موضوعات مورد توجه محققان بوده است؛ زیرا این ایده وجود دارد که برهمکنش‌های مغناطیسی عامل ساز و کار ابررسانایی دمای بالا هستند. حضور آلاینده‌های مغناطیسی در ابررساناهای متعارف، به عنوان عامل شکست جفت، دمای گذار را شدیداً کاهش می‌دهد، اما جانشینی کامل یا جزئی سایر عناصر نادر خاکی که دارای ممان مغناطیسی بالایی هستند، به جای Y در ترکیب YBCO تفاوت زیادی

در دمای گذار ایجاد نمی‌کند. این مسأله به تعامل ضعیف و فاصله بین این یونها و الکترون‌های ابررسانش نسبت داده شده است. حضور یون‌های مغناطیسی در جایگاه Cu باعث تقویت این برهمکنش می‌شود.

در این تحقیق اثر جانشینی Ni و Fe به عنوان دو یون مغناطیسی در جایگاه Cu ترکیب YBCO مورد بررسی قرار گرفته است. هر کدام از این دو عنصر یکی از جایگاه‌های Cu (زنجیره یا صفحه) را اشغال می‌کنند، بنابراین می‌توانند مورد مناسبی برای بررسی اثر ناخالصی مغناطیسی در این ساختار باشند. نتایج بدست آمده از تحقیق قبلی نشان داد که کیفیت نمونه‌های YBCO تولید شده به روش سل بسیار بالاتر از نمونه‌هایی است که با روش متداول حالت جامد ساخته شده‌اند و با توجه به اینکه در مقالات جستجو شده، نمونه‌های حجمی آلئیده به روشی غیر سل ژل ساخته شده بودند؛ نمونه‌های بس‌بلوری (M=Ni, Fe) $YBa_2Cu_{3-x}M_xO_{7-δ}$ به روش سل ژل ساخته شد. خواص الکتریکی و ساختاری نمونه‌ها اندازه‌گیری شده و ریز ساختار آنها مورد مطالعه قرار گرفته است.

فصل اول

مقدمه‌ای بر ابرسانایی دمای بالا

1-1 ابرسانایی دمای بالا

1-1-1 سیر تحول ابرسانایی و کشف ابرساناهای دمای بالا

یکی از بزرگترین کشفیات علم فیزیک در اوایل قرن بیستم کشف پدیده ابرسانایی بود. کامرلینگ اونس¹ در سال 1911 با استفاده از هلیوم مایع که به تازگی به آن دست یافته بود، خواص الکتریکی فلزات را در دماهای پائین (نزدیک صفر مطلق) بررسی می‌کرد. در حین بررسی مقاومت الکتریکی جیوه با تغییر دما، مشاهده کرد در دمای 4.2 K مقاومت ناگهان صفر شد [1]. مقاومت الکتریکی حالت جدید کمتر از 10^{-12} برابر مقاومت دمای اتاق این فلز بود. این حالت ماده ابرسانش و این پدیده ابرسانایی نام گرفت. مقاومت صفر در جای خود بسیار جالب توجه بود ولی کشف یک اثر مکمل دیگر به نام اثر مایسنر² در سال 1933 [2] نگرش جدیدی از ابرسانش را ایجاد کرد: یک ابرسانا نه تنها دارای مقاومت صفر است بلکه بطور همزمان شار مغناطیسی را نیز از خود می‌راند و این طرد شار تا یک میدان مغناطیسی بحرانی H_C امکان پذیر است. کشف رفتار غیر عادی ظرفیت گرمایی در نزدیکی دمای گذار ابرسانایی و در ادامه ارائه نظریه ترمودینامیکی گورتر- کایزمیر³ در سال 1933 و نظریه الکترومغناطیسی برادران لندن در 1935 گام‌های بعدی در فهم و شناخت پدیده ابرسانایی بودند. در سال 1950 اثر مهم ایزوتوپ کشف شد که وابستگی دمای گذار را با جرم اتمی (فونون‌های شبکه) نشان می‌داد. با ارائه نظریه پدیده شناختی گینزبرگ- لاندائو⁴ (1950) و نظریه الکترومغناطیسی غیر موضعی پپارد⁵ (1953) قدم‌های مهمی در دستیابی به نظریه میکروسکوپی ابرسانایی برداشته شد. تا آنکه در سال 1957 نظریه مهم و استثنایی BCS توسط باردین- کوپر- شریف⁶ ارائه

¹Kamerling onnes

²Miessner effect

³Gorter-Casimir

⁴Ginzburg-Landau

⁵Pippard

⁶Bardeen-Cooper-Schrieffer

گشت [3] که امکان درک بنیادین پدیده ابررسانایی را فراهم آورد. این تئوری بر مفهوم جفت-شدگی الکترون‌ها و تشکیل حالت مقید با گاف انرژی Δ بر زوج‌شدگی ضعیف الکترون-فونون استوار است. در سال 1960 جوزفسون¹ با تکیه بر پدیده تونل‌زنی در فیزیک هسته‌ای پی برد که دو ابررسانای مختلف می‌توانند توسط ارتباط ضعیف به یکدیگر مربوط شوند. ارتباط الکتریکی دائمی می‌تواند در پیوندگاه بدون اعمال میدان الکتریکی خارجی فقط در اثر افت و خیز گرمایی فاز ابررسانایی در دو ابررسانا وجود داشته باشد.

برهم‌کنش الکترون فونون مطرح شده در نظریه BCS امکان وجود ابررسانایی با دمای گذار بالاتر از 30K را رد می‌کرد. این موضوع با تمام مشاهدات تجربی ابررسانایی در ترکیبات فلزی، آلیاژها، بین فلزی و نیمه رساناها نیز تأیید می‌شد بطوریکه تا سال 1986 بالاترین دمای گذار مشاهده شده 23.3 K بود. با وجود دلایل نظری و شواهد تجربی بسیاری از محققان از تلاش برای یافتن ترکیباتی با دمای گذار بالاتر دست کشیدند تا آنکه در سال 1986 بدنورز و مولر² موفق به ساخت ترکیب اکسیدی جدیدی با دمای گذار ابررسانایی بین 35-40K شدند [4]. کشف این ترکیب با دمای گذاری بالاتر از پیش‌بینی BCS، ابررساناها را به دو دسته متعارف و دمای بالا تقسیم‌بندی کرد. با توجه به هدف این تحقیق در ادامه پیرامون ابررساناهای دمای بالا و خواص آنها صحبت می‌شود. برای مطالعه بیشتر جزئیات مربوط به ابررساناهای متعارف مراجع [5-7] پیشنهاد می‌شوند.

¹Josephson

²Bednorz and Mueller