

مقاومت الکتریکی حالت عادی ابرساناهای Y(Nd)-123 با آلایشهای CaTh و La بر اساس مدل جفت‌پلارونی

شعبان رضا قربانی و ابراهیم رستم‌آبادی

گروه فیزیک، دانشگاه تربیت معلم سبزوار، سبزوار

(دریافت مقاله: ۸۶/۵/۲؛ دریافت نسخه نهایی: ۸۶/۸/۲۳)

چکیده

ترکیبات بس‌بلور ابرسانای $NdBa_{7-x}La_xCu_xO_{7-\delta}$ و $Y_{1-x}Ca_xTh_xBa_xCu_xO_{7-\delta}$ با روش استاندارد حالت جامد ساخته شده‌اند. خواص تراپریدی و ابرسانای آنها با اندازه‌گیری مقاومت الکتریکی به صورت تابعی از دما و غلظت آلایش $CaTh$ در بازه 0°C تا 75°C و $x = 0.30 \leq x \leq 0.50$ مطالعه شده است. برای تحلیل داده‌های تجربی از مدل پدیده شناختی جفت‌پلارونی استفاده شد. مدل جفت‌پلارونی مقاومت الکتریکی را تا نزدیکی دمای بحرانی به خوبی توصیف می‌کند. نتایج به دست آمده پیشنهاد می‌کند جایگزینی حاملها علت اصلی در این رفتان ابرساناهای کوپرات آلاییده با آلایش خنثی از لحاظ الکتریکی و یکی از عوامل اصلی در ابرسانای آلاییده شده پایه Nd با La، علاوه بر پرکردن حفره‌ها، است.

واژه‌های کلیدی: ابرسانای، آلایش، مدل جفت‌پلارونی

۱. مقدمه

الکتریکی است [۱]. اما چون مقاومت الکتریکی این ابرساناهای از دمای اتفاق تا دمای افت و خیزهای ابرسانایی (اندکی بالاتر از دمای بحرانی ابرسانایی) به صورت خطی با دما تغییر می‌کند اثری از شبه گاف مشاهده نمی‌شود. از طرف دیگر علت کاهش خاصیت ابرسانایی در ابرساناهای $YBa_{7-x}La_xCu_xO_{7-\delta}$ پرشدن حفره‌ها توسط الکترون اضافه شده به وسیله آلایش La عنوان شده است [۲ و ۳]. لذا افزایش آلایش La باعث کاهش بیشتر چگالی حاملهای بار و رفتان به ناحیه کمتر آلاییده شده از حد بهینه (underdoped) و بازشدن شبه گاف می‌گردد. سؤال این است که آیا تنها پرشدن حفره‌ها توسط الکترونها عامل از بین رفتان ابرسانایی در بس‌بلور $YBa_{7-x}La_xCu_xO_{7-\delta}$ است؟ مدل‌های زیادی تا به حال برای توضیح حالت ابرسانایی

علی‌رغم فعالیتهای زیادی که در طی سالهای اخیر در زمینه ابرساناهای دمای بالا صورت گرفته است، اما هنوز نظریه کاملی برای توصیف سازوکار ابرسانایی در ابرساناهای دمای بالا وجود ندارد و همچنان به عنوان یک چالش در فیزیک ماده چگال باقیمانده است. مقاومت الکتریکی عموماً آسان‌ترین و سر راست‌ترین روش برای به دست آوردن اطلاعات مفیدی درباره کیفیت نمونه، خواص حالت عادی، دمای شبه گاف، T_c (دمایی که در آن یک گاف در چگالی حالت‌های الکترونی باز می‌شود)، و دمای بحرانی حالت ابرسانایی است.

کاهش چگالی حاملهای بار (حفره‌ها) توسط جایگزینی شدن یکی از دلایل کاهش خاصیت ابرسانایی در بس‌بلورهای RE-123 (عناصر خاکی نادر=RE) آلاییده شده خنثی از لحاظ

۲. آزمایش

نمونه های $\text{Y}_{1-x}\text{Ca}_x\text{Th}_x\text{Ba}_7\text{Cu}_2\text{O}_{7-\delta}$ به ترتیب با $\text{NdBa}_{2-x}\text{La}_x\text{Cu}_2\text{O}_{7-\delta}$ و Nd_2O_3 , CaCO_3 , Th_2O_3 , BaCO_3 , La_2O_3 , CaCO_3 , Th_2O_3 , BaCO_3 , Nd_2O_3 با درجه خلوص بیش از ۹۹٪ ابتدا با ترازوی دیجیتالی (با دقت ۱/۱۰۰۰۰ گرم) وزن و سیپس با دقت با هم مخلوط شدند. نمونه ها به صورت قرص سه بار به ترتیب در دماهای ۹۰۰، ۹۲۰ و ۹۴۰°C پخت شدند. در بین مراحل پخت قرصها آسیاب می شدند. برای بهینه کردن مقدار اکسیژن، نمونه ها در حضور اکسیژن به مدت ۳ روز در دمای ۴۶°C باز پخت شده و سپس با آهنگ $12^{\circ}\text{C}/\text{hr}$ تا دمای اتاق سرد شدند.

اندازه‌گیری مقاومت الکتریکی با استفاده از ترکیب ۴ سوزنی استاندارد انجام گردید. برای اتصال الکتریکی از چسب نقره به صورت نوار باریک روی نمونه‌ها استفاده شد. به منظور بهبود مقاومت الکتریکی اتصال، نمونه‌ها در اتمسفر اکسیژن به مدت نیم ساعت در دمای 300°C باز پخت و سپس سریعاً تا دمای 20°C سرد شد. در نهایت توسط چسب نقره سیم نازک مسی به نقطه اتصال وصل شد. با این روش مقاومت الکتریکی Ω -۱ در مدل اتصال دست آمد که مقدار مناسبی جهت ایجاد اندامگان مقاومت افزایش کار تا

نتایج پراش بعه روش پودر اشعه X برای سری $\text{NdBa}_{2-x}\text{La}_x\text{Cu}_2\text{O}_{7-\delta}$ [۱۶] پراش به روش پودر نوترون [۱۷] نشان داد که تمام نمونه ها، به مونتاژ $x=0.75$ (حد حلالیت آلایش CaTh در کوپرانتم) در لایش CaTh که در آن چند پیک ناخالصی مشاهده شده، تک فاز و دارای ساختار

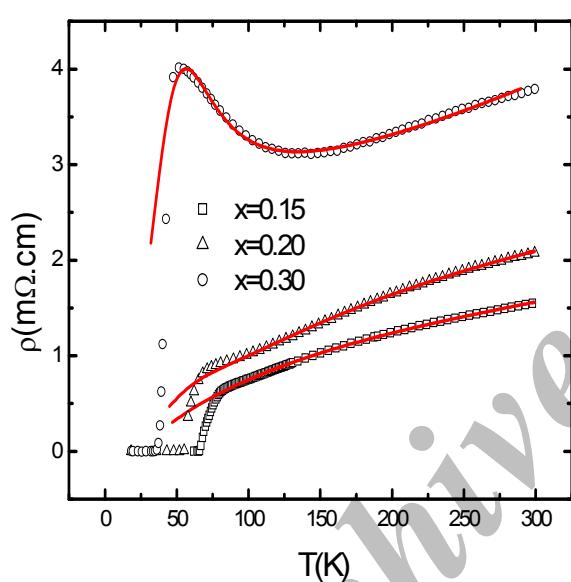
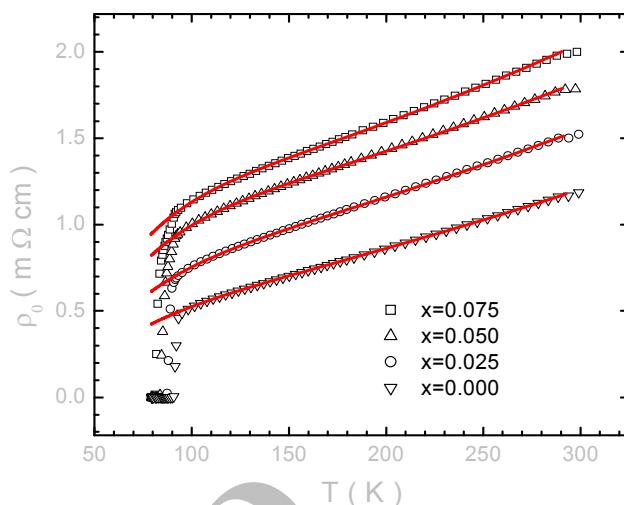
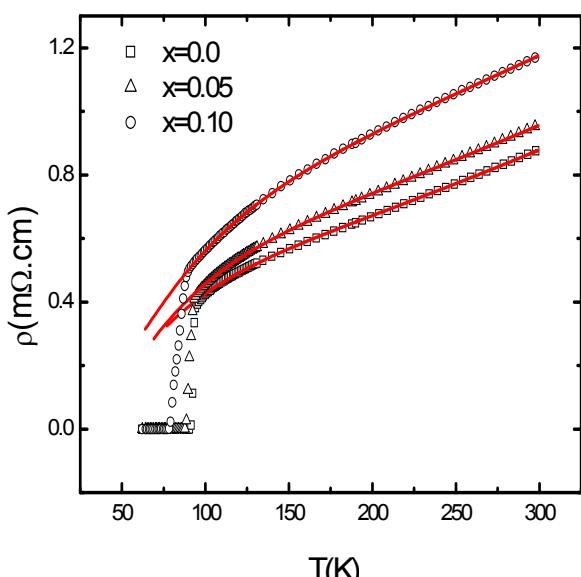
۳. نتایج و تحلیل داده‌ها

۳.۱. ترکیب

نتایج اندازه‌گیری مقاومت الکتریکی بسیار

بیان گردیده‌اند. مدل جفت پلارونی یکی از این مدل‌ها است. مات پیشنهاد کرد در صورتی که حاملها به صورت جفت پلارونهای اسپینی در یک شبکه دو بعدی در نظر گرفته شوند [۴]، وابستگی خطی مقاومت الکتریکی ابرساناهای کوپرات آلاییده شده به طور بهینه (optimally doped) بر حسب دما در گستره دمایی اندازی بالاتر از دمای بحرانی تا دماهایی از مرتبه ۱۰۰۰ خواهد بود [۵]. این مدل با در نظر گرفتن جایگزینی کی از نظمیها مقاومت الکتریک ترکیبات RE-۱۲۳ RE-۱۲۳ را حاملها توسط یکی از ویژگی‌های برجسته مدل جفت توصیف می‌کند [۶]. یکی از ویژگی‌های برجسته پلارونی توصیف وابستگی غیر خطی مقاومت الکتریکی صفحات Cu_2O_3 ابرساناهای آلاییده شده ایش کمتر از حد بهینه در دمایی پایین‌تر از دمای شرکاف و تعیین چگالی حاملهای بار جایگزینیده شده از روی پارامترهای اثراست. در طی چند سال اخیر نتایج تجربی زیادی در حارجوب مدل جفت پلارونی توضیح داده شده است؛ بعضی از نتایج عبارت از: مقاومت الکتریکی [۹ - ۷]، اثر رامان [۱۰]، طیف‌تجزیه توانی‌زنی [۱۱]، اثر ایزوتوپی [۱۲]، میدان بحرانی بارگذاری و گرمای ویژه غیر عادی [۱۳].

نکته شروع این مقاله این سؤال است که آیا این مدل می‌تواند در درک نحوه کاهش چگالی حاملهای بار ابررساناهای آلاییده شده توسط آلاینده‌های خشی از لحاظ الکتریکی مفید باشد و انحراف از وابستگی خطی مقاومت الکتریکی در دمای شبے گاف و در نتیجه از بین رفتان ابررسانایی را توضیح دهد. لذا در این مقاله مقاومت الکتریکی حالت عادی بس بلورهای $\text{Y}_{1-2x}\text{Ca}_x\text{Th}_x\text{Ba}_y\text{Cu}_z\text{O}_{7-\delta}$ و $\text{NdBa}_{2-x}\text{La}_x\text{Cu}_z\text{O}_{7-\delta}$ به صورت تابعی از دما و آلایش اندازه‌گیری و از مدل جفت‌پلارونی [۱۴ و ۱۵] برای تحلیل داده‌ها استفاده شده و از روی پارامترهای برازشی به دست آمده چگالی حاملهای جایگزیده شده محاسبه می‌شود. این مدل داده‌های تجربی مقاومت الکتریکی در حالت عادی را در یک گستره بزرگ دمایی از دماهای نزدیک به دمای بحرانی تا دماهای خیلی بزرگتر از دمای اتاق (حدود ۱۰۰۰ K) به خوبی ته صفحه می‌کند.



شکل ۲. مقاومت الکتریکی بس بلور $NdBa_{2-x}La_xCu_3O_{7-\delta}$ به صورت تابعی از دما و آلیش. خطوط توپر برآورده داده‌ها بر اساس مدل جفت پلارونی (۱۱).

الکتریکی با کاهش دما افزایش یافته خاصیت نیمرسانایی از خود نشان می‌دهد $\frac{d\rho}{dT} < 0$ است.

۴. مدل جفت پلارونی

مدل جفت پلارونی توجه ویژه‌ای به برهم‌کنش قوی الکترون-فونون در ابرسانه‌ای دمای بالا دارد. مات و الکساندروف بر اساس جفت پلارونها مدل ساده‌ای را

شکل ۱. داده‌های اندازه‌گیری شده مقاومت الکتریکی $Y_{1-x}Ca_xTh_xBa_2Cu_3O_{7-\delta}$ به صورت تابعی از دما و غلظت آلیش. خطوط توپر برآورده داده‌ها بر اساس مدل جفت پلارونی (رابطه ۱۱) است.

آلیش در شکل ۱ نشان داده شده است. داده‌های تجربی نشان می‌دهند که با افزایش غلظت آلیش مقاومت ویژه الکتریکی بسیار افزایش می‌یابد که نشان دهنده کاهش خاصیت فلزی نمونه‌ها با افزایش غلظت $CaTh$ است. مقاومت الکتریکی نمونه‌ها در بازه دمایی T_c تا 300 K وابستگی خطی نسبت به دما دارند، به جز در غلظت $x=0.075$ که به علت فاز ناخالصی یک گذار دو پله‌ای در نزدیکی دمای بحرانی مشاهده می‌شود که با نتایج حاصل از پراش نوترون [۱۷] در توافق است.

۲.۳. ترکیب $NdBa_{2-x}La_xCu_3O_{7-\delta}$
مقاومت الکتریکی بس بلور $NdBa_{2-x}La_xCu_3O_{7-\delta}$ به صورت تابعی از دما و غلظت آلیش در بازه $0 \leq x \leq 0.30$ در شکل ۲ نشان داده شده است. با افزایش غلظت آلیش مقاومت الکتریکی افزایش می‌یابد که نشان دهنده کاهش مقاومت فلزی نمونه‌ها است. با کاهش دما رفتار مقاومت الکتریکی نمونه‌ها از دمای K^* تا 300 K به صورت خطی کاهش می‌یابد. در دمای شبکه گاف انحرافی از حالت همراه با کاهش مقاومت مشاهده می‌شود. مقاومت الکتریکی نمونه‌های $x \leq 0.20$ در بازه دمایی T_c تا T^* کاهش می‌یابد در حالی که برای نمونه با غلظت $x=0.3$ مقاومت

درستی از هم تشخیص داد.

پارامتر T_l که نشان دهنده نسبت پراکندگی ناشی از فونونهای نوری به جفت پلارونها است، نیز با افزایش غلظت آلایش تا $x=0,050$ افزایش یافته اما در $x=0,075$ کاهش اندکی می‌یابد. کاهش پارامتر T_l ، به عبارت دیگر تغییر سهم آهنگ پراکندگی ناشی از منابع مختلف، در غلظت آلایش $x=0,075$ ممکن است ناشی از وجود فاز ناخالصی باشد چون در طیف پراش نوترون مربوط به نمونه فوق چند پیک ناخالصی مشاهده شده است [۱۷] که نشان دهنده حد حلالیت حالت جامد آلاینده CaTh است. تغییرات نسبت جرم مؤثر جفت‌پلارونها به جرم پلارونها، A ، نیز تفاوت بین آلایش $x=0,075$ و بقیه آلایشها (به جز $x=0,0$) را نشان می‌دهد که در آن آهنگ افزایش جرم جفت‌پلارونها نسبت به جرم پلارونها در $x=0,075$ افزایش یافته است.

ترکیبات $\text{Y}_{1-x}\text{Ba}_x\text{Th}_x\text{Cu}_2\text{O}_{7-\delta}$ از لحاظ الکتریکی خنثی هستند. چون اضافه کردن حفره توسط Ca با اضافه کردن الکترون توسط Th جبران می‌شود. لذا این سؤال مطرح می‌شود که چرا مقاومت الکتریکی افزایش می‌یابد؟ حضور بهدهمی ناشی از آلایش در داخل یک شبکه دوره‌ای سبب تغییر ارتقاء سد پتانسیل به طور تصادفی می‌شود. این تغییرات بدث اینداد لالتهای جایگزینه در انتهای نوار هدایت در زیرجهه می‌تحرک^۱، که لالتهای جایگزینه را از حالت‌های گسترده جلوگیری می‌نمایند، می‌شود [۲۰]. با افزایش چگالی آلایش سطح فرمی به دوف لالتهای جایگزینه در نوار هدایت جایه‌جا می‌شود که در عرض با افزایش مقاومت الکتریکی است. حتی در صورت افزایش بیشتر آلایش، سرانجام سطح فرمی به داخل قسمت‌های جایگزینه وارد شده و تمام حاملهای بار جایگزینه می‌گردند لذا هدایت الکتریکی سریعاً کاهش می‌یابد.

طبق نتایج جدول ۱، پارامتر ρ با افزایش آلایش افزایش می‌یابد که نشان دهنده افزایش مقاومت ویژه الکتریکی است. از طرفی چون این پارامتر متناسب با عکس تراکم حاملهای

برای کوپراتها ارائه دادند [۱۸]. در این مدل جفت پلارونها در اثر برهم‌کنش پلارونها (حفره‌ها) با فونونهای اپتیکی تشکیل می‌شوند و نوع حاملها در حالت‌های عادی و ابررسانایی تغییر نمی‌کند. حالت ابررسانایی بر اثر چگالش بوز-انیشتین جفت‌پلارونهای بوزون-بوزون و بوزون-فونون نوری عامل کاهش رسانایی در حالت عادی هستند. بر اساس این مدل مقاومت ویژه الکتریکی در صفحات CuO_2 به صورت زیر است [۱۵]:

$$\rho = \rho_0 \frac{(T/T_l)^\nu + \exp(-\omega/T)}{[1 + A(T/T_{cL})^y / \exp(-T^*/T)]}, \quad (1)$$

که در آن

$$\rho_0 = \frac{bm_b}{e^{\nu}(x - n_L)}, \quad T_l = (b/a)^{1/\nu}, \\ A = (m_b/m_P)^{1/\nu}, \quad \tau^{-1} = aT^\nu + b\exp(-\omega/T), \\ \nu = 1 - \exp(-T^*/T), \quad T_c = \pi(x - n_L)/m_b \approx T_C,$$

و m_b و m_p به ترتیب جرم جفت‌پلارون و پلارون، T^* و T_{cL} شبکه‌گاف، ω انرژی فونون نوری است. ضریب پراکندگی غیرکشسان حاملهای بار توسط حاملهای جایگزینه شده (بوزونها) و b ضریب پراکندگی توسط فونونهای نوری است. این پراکندگیها باعث کاهش زمان واهلش و در نتیجه افزایش مقاومت الکتریکی می‌شوند. n_L تراکم حاملهای جایگزینه شده توسط بی‌نظمی در سلول واحد هستند.

۴. تحلیل داده‌های تجربی بر اساس مدل جفت‌پلارونی

ترکیب $\text{Y}_{1-x}\text{Ba}_x\text{Th}_x\text{Cu}_2\text{O}_{7-\delta}$

داده‌های تجربی مقاومت الکتریکی به مدل جفت‌پلارونی رابطه (۱) برآورده شدند که در شکل ۱ با خطوط توپر نشان داده شده است. همان طور که مشاهده می‌شود مدل به خوبی داده‌های تجربی را تا نزدیکی دمای بحرانی توصیف می‌کند. پارامترهای به دست آمده از برآورده در جدول ۱ آورده شده‌اند. در برآورده داده‌های مقاومت الکتریکی به مدل جفت‌پلارونی دمای شبکه‌گاف برابر دمای افت و خیزهای ابررسانایی انتخاب شده است ($T^* = 110^\circ\text{C}$)، چون در دمای نزدیک به دمای بحرانی نمی‌توان دو دمای فوق را به

^۱. Mobility edges

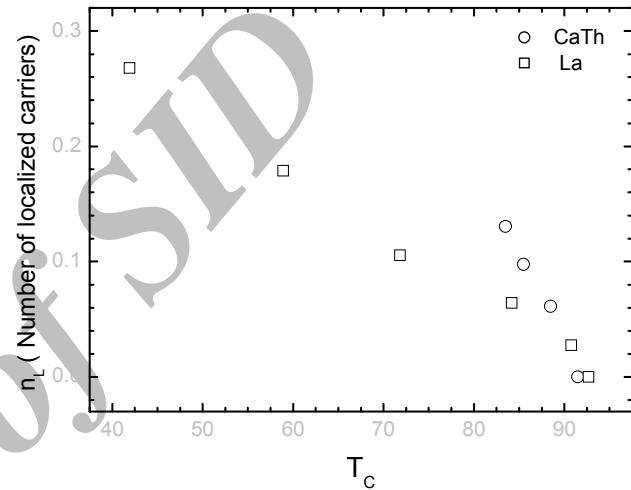
جدول ۱. پارامترهای به دست آمده از برازش داده‌های تجربی به مدل جفت‌پلارونی برای $Y_{1-x}Ca_xTh_xBa_xCu_2O_{7-\delta}$.

x	ρ_0	T_l	ω	A
۰,۰۰	۵,۱۴۹۴	۲۰۲,۹۴۹۴۴	۲۲۳,۰۳۸۷۷	۹,۰۷۹۹۹
۰,۰۲۵	۷,۷۸۴۵۲	۲۴۱,۵۹۹۵۳	۱۹۷,۱۰۶۳۸	۸,۰۱۹۵۷
۰,۰۵۰	۱۶,۲۶۵۰۲	۲۸۵,۹۴۱۹۶	۲۰۲,۱۳۳۹۷	۱۱,۲۲۳۶۳
۰,۰۷۵	۲۴,۸۸۱۰۱	۲۸۰,۱۴۸۳۷	۲۰۸,۲۸۷۳۸	۱۵,۸۳۲۲۳

۲.۰.۴ ترکیب $NdBa_{2-x}La_xCu_2O_{7-\delta}$

داده‌های تجربی مقاومت الکتریکی به مدل جفت‌پلارونی رابطه (۱) برازیده شدند که در شکل ۲ با خطوط توپر نشان داده شده است. مدل به خوبی داده‌های تجربی را تا نزدیکی دمای بحرانی توصیف می‌کند. پارامترهای به دست آمده از برازش در جدول ۲ آورده شده‌اند. همان طوری که در جدول ۲ دیده می‌شود با افزایش آلایش پارامتر ρ_0 افزایش می‌یابد که بیانگر افزایش مقاومت الکتریکی است. با افزایش مقاومت الکتریکی، رساننده‌گی و در نتیجه خاصیت فلزی نمونه‌ها کاهش می‌یابد. رساننده‌گی و در نتیجه خاصیت فلزی نمونه‌ها کاهش می‌یابد. در جدول ۲ پارامتر T_l و ω نیز با افزایش آلایش تا $x=0,2$ افزایش می‌یابد در حالی که n_L کاهش می‌یابد. پارامتر T_l نشان دهنده نسبت پراکنده‌یابی توسط فونونها و جفت‌پلارونها است. در $x=0,2$ پراکنده‌یابی نسبت به $x=0,3$ کاهش می‌شود. نسبت به $x=0,3$ که از حالت خطی منحرم می‌شود.

در ترکیبات $NdBa_{2-x}La_xCu_2O_{7-\delta}$ با جانشانی آلایش La^{3+} به جای Ba^{2+} یک الکترون اضافی به صفحات CuO_2 افزوده می‌گردد که باعث خنثی شدن حفره‌ها خواهد شد. با استفاده از پارامترهای برازشی تراکم حاملهای جایگزیده محاسبه شده است که نتایج حاصل از آن در شکل ۳ نشان داده شده است. همان طور که مشاهده می‌شود با افزایش غلظت آلایش تراکم حاملهای جایگزیده افزایش می‌یابد. اما در

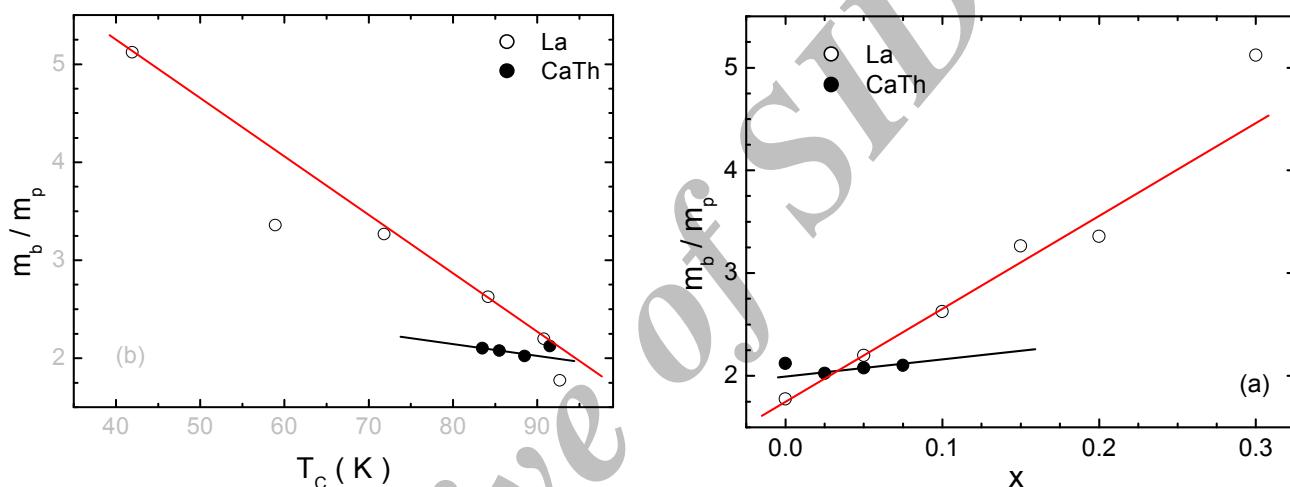


شکل ۳. غلظت حاملهای جایگزیده در سلول واحد در ترکیبات $NdBa_{2-x}La_xCu_2O_{7-\delta}$ و $Y_{1-x}Ca_xTh_xBa_xCu_2O_{7-\delta}$ بر حسب دمای بحرانی.

جایگزیده n_L است لذا می‌توان با استفاده از پارامترهای برازشی تراکم حاملهای جایگزیده شده را محاسبه کرد. شکل ۳ تراکم حاملهای جایگزیده را بر حسب دمای بحرانی ابررسانایی T_c نشان می‌دهد. همان طور که در شکل ۳ مشاهده می‌شود با افزایش غلظت آلایش، T_c کاهش و چگالی حاملهای جایگزیده افزایش می‌یابد که در توافق با مدل جفت‌پلارونی جایگزیده شدن حاملهای بار توسط بی نظمیها است. بنابراین بر اساس مدل جفت‌پلارونی جایگزیده شدن حاملها علت کاهش خاصیت فلزی و از بین رفتن ابررسانایی در ترکیبات $Y_{1-x}Ca_xTh_xBa_xCu_2O_{7-\delta}$ است که با نتایج حاصل از برازش مدل نوار باریک به داده‌های توان گرم‌الکتریسیته [۲۱] توافق خوبی دارد.

جدول ۲. پارامترهای به دست آمده از برآورد مدل جفت‌پلارونی رابطه ۱ برای $\text{NdBa}_{2-x}\text{La}_x\text{Cu}_3\text{O}_{7-\delta}$

x	ρ_0	T_l	ω	A	T^*
۰,۰	۲,۹۷۰۴۷	۲۸۹,۷۶۳۷	۱۷۰,۳۶۲۱۷	۴,۱۹۴۲	۱۱۰,۶۲۹
۰,۰۵	۷,۰۴۳۶۵	۳۴۱,۸۶۳۷	۲۲۵,۹۷۵۶۸	۷,۱۶۸۰۴	۱۲۳,۲۲
۰,۱	۱۹,۴۸۰۰۱	۴۱۳,۴۲۵۹۳	۳۰۶,۹۲۵۴۶	۱۱,۱۶۲۲۳	۱۵۲,۲۹۰
۰,۱۵	۵۷,۳۸۷۹۶	۶۴۳,۹۰۹۷	۴۴۱,۹۴۹۰۸	۱۹,۲۵۰۱۲	۲۱۲,۷۸
۰,۲	۱۱۵,۱۲۸۵۱	۶۵۶,۵۳۲۸۷	۵۰۱,۲۹۰۰۸	۲۰,۶۴۳۸۳	۲۲۹,۶۹
۰,۳	۲۶۰,۶۴۳۳۷	۲۷۸,۹۶۶۸۴	۳۸۳,۱۵۰۳۶	۵۹,۳۱۶۷۴	۲۴۱,۴۴



شکل ۴. (a) تغییرات نسبت جرم جفت‌پلارونها به جرم پلارونها بر حسب غلظت آئینه x . (b) تغییرات نسبت جرم جفت‌پلارونها به جرم پلارونها بر حسب دمای بحرانی.

از روی پارامترهای به دست آمده در جداول ۱ و ۲ نسبت جرم جفت‌پلارون به پلارون با CaTh ، غلظتهای آلایش متفاوت در هر دو ترکیب محاسبه شد. نتیجه به دست آمده در شکل ۴ نشان داده شده‌اند. مشاهده می‌شود که نسبت جرم جفت‌پلارونها با افزایش غلظت آلایش خنثای CaTh تعریباً ثابت است در حالی که افزایش غلظت La شدیداً افزایش می‌یابد.

لذا مدل پیشنهاد می‌کند که آلایشهای خنثی، که تأثیر کمتری بر روی چگالی حاملهای صفحات CuO_2 دارند، تغییرات نسبت جرم‌های کمتری هم نسبت به آلایشهای غیر خنثی دارند (شکل ۴). تغییر دمای بحرانی برای ترکیبات با آلایش غیر خنثی نیز نسبت به آلایشهای خنثی با تغییر غلظت آلایش بیشتر است.

$x=0,3$ آهنگ افزایش تراکم حاملهای جایگزیده اندکی کاهش می‌یابد، که با تحرک بیشتر جفت‌پلارونها توافق خوبی دارد. از روی شکل ۳ مشاهده می‌شود که با افزایش حاملهای جایگزیده دمای بحرانی نمونه‌ها کاهش می‌یابد. نتایج فوق نشان می‌دهند که آهنگ افزایش جایگزیدگی توسط La کمتر از CaTh است. دلیل آن است که La علاوه بر جایگزیدگی، تعدادی حفره نیز به شبکه اضافه می‌کند چون ظرفیت آن $+3$ است در حالی که ظرفیت Ba برابر $+2$ است. بنابراین علاوه بر پرکردن حفره‌ها توسط الکترونها اضافه شده به وسیله La جایگزیدگی حاملها نیز عامل دیگری جهت از بین رفتن ابررسانایی در این ترکیبات است.

[۲]. لذا برای برآورد مقدار آلایش بهینه La با توجه به دمای بحرانی [۲۲] و برآش خطی به نمودار نسبت جرمها بر حسب دمای بحرانی، مقدار بهینه $x_{\text{opt}} \approx 0.02$ برای نسبت جرم جفت پلارونها و به پلارونها به دست آمد. با قرار دادن مقدار بهینه نسبت جرمها و برآش خطی، غلظت آلایش بهینه تقریباً برابر $\text{YBa}_{2-x}\text{La}_x\text{Cu}_2\text{O}_{7-\delta}$ برای آلایش La تعیین شد که توافق بسیار خوبی با نتایج به دست آمده برای $\text{YBa}_{2-x}\text{La}_x\text{Cu}_2\text{O}_{7-\delta}$ دارد [۳].

با توجه به نمودار فاز (دما-چگالی حاملهای بار در صفحات CuO_2) ابررساناهای RE-۱۲۳ با ≈ 8 اندکی در ناحیه بیشتر آلاییده از حد بهینه (overdoped) قرار دارند. بنابراین دمای بحرانی این نمونه‌ها کمتر از دمای بحرانی نمونه‌های آلاییده شده به صورت بهینه (optimally doped)، آلایشی که به ازای آن دمای بحرانی بیشینه است، می‌باشد [۳]. در حالی که بیشینه دمای بحرانی به دست آمده برای آلایش La برابر 94.2 K است

مراجع

1. B Lundqvist, P Lundqvist and Ö Rapp, *Phys. Rev. B* **57** (1998) 1478.
2. J J Neumeier and H A Zimmerman, *Phys. Rev. B* **47** (1993) 837.
3. J L Tallon and N E Flower, *Physica C* **204** (1993) 237.
4. N F Mott, *Philos. Mag. Lett.* **52** (1990) 273.
5. A S Alexandrov, *Physica C* **182** (1991) 327.
6. A S Alexandrov and N F Mott, *Supercond. Sci. Technol.* **6** (1993) 215.
7. A S Alexandrov, A M Bratkovsky and N F Mott, *Phys. Rev. Lett.* **72** (1994) 1734.
8. X L Chen et al., *Phys. Rev. B* **58** (1998) 14219.
9. A S Alexandrov, V V Kabanov and N F Mott, *Phys. Rev. Lett.* **77** (1996) 4796.
10. S Sugi, *Physica C* **76** (1991) 187-189.
11. A S Alexandrov, *Physica C* **305** (1998) 46.
12. A S Alexandrov, *Phys. Rev. B* **46** (1992) 14932.
13. V N Zavaritsky et al., *Europhys. Lett.* **60** (2002) 127.
14. A S Alexandrov and P E Kornilovitch, *Phys. Lett.* **82** (1999) 807.