

مجلهٔ پژوهش فیزیک ایران، جلد ۱۰، شمارهٔ ۲، تابستان ۱۳۸۹ مقالهنامهٔ دومین کنفرانس ملی پیشرفتهای ابررسانایی، بهمن ۱۳۸۸

LSDA+U LSDA

Sr RuO

(MRL)

hoshmand@physics.sharif.edu :

Sr, RuO₄

U .LSDA+U LSDA :

نداشته باشند، دیده شود؟ برای پاسخ به این سوال آنها مطالعات خود را بر روی ترکیبات دیگر پی گرفته و نهایتا موفق به کشف ابررسانایی در F_{RuO} با دمای گذار X = 1/0 K میت خاصی موضوع علی رغم دمای گذار پایین این ترکیب از اهمیت خاصی برخوردار است، زیـرا F_{RuO} اولـین ابررسانایی است که عنصر مس نداشته و هم ساختار با ابررساناهای مسی است. ایـن ترکیب بدون جایگزینی هیچ عنصر دیگری ابررساناست. در حالی که ابررسانایی دمای بالای مسی تنها با جایگزینی شـیمیایی است که دارای تعداد بیشتری از حاملین بار شده و نهایتا به طور مثال عـایقی ماننـد $F_{Lar}CuO$ به ترایـش اوربیتالی مثال عـایقی ماننـد $F_{Lar}CuO$ به آرایـش اوربیتالی تبـدیل میشـود. تفـاوت دیگـر مربـوط بـه آرایـش اوربیتالی ابررسانای روتنایـدی و مسی است. یک ابررسانای روتنایـدی،

بررسی سازوکار ابررسانایی دمای بالا همواره مورد توجه فیزیکدانان ماده چگال بوده است. تا کنون آزمایشهای بسیاری انجام شده و نظریههای متفاوتی ارائه شده است. پس از کشف ابررسانایی در عBa_xCuO توسط بدنورز و مولر، تعداد زیادی از ترکیبات دیگر با خاصیت ابررسانایی دمای بالا کشف شدهاند. خصوصیت مشترک این ترکیبات، یک ساختار لایهای مسی است که شبکهای از صفحات ۲OU را شامل می شوند. در مال حاضر باور عمومی بر این است که هدایت در این صفحات اتفاق می افتد و بنابراین وجود آنها برای مشاهده ابررسانایی حیاتی است.

:

سوال مورد نظر فیزیکدانان حالت جامد ایـن اسـت کـه آیـا ممکن است ابررسانایی در ترکیبات لایهای مسی دیگری که Cu

داراست، در حالی که ^۲ Cu^۲ آرایش اوربیتالی ۳d^۹ و با اسپین ۱/۲ دارد. اوربیتالهای شرکت کننده در هیبریداسیون d-۹ در مهری St₇RuO تبهگنی _{trg} دارند، در حالی که تبهگنی ابررساناهای مسی از نوع ge است [۲ و ۶]. برخی مطالعات نشان دادهاند که این سیستم در حالت پایه خود نوسانات اسپینی فرو مغناطیسی دارد و در عین حال رفتار مایع فرمی از خود نشان میدهد[۶]. در فیزیک ماده چگال چنین رفتارهایی نتایجی از میزان همبستگی موجود در سیستم است. در این مقاله با انجام محاسبات اصول اولیه مربوط به ساختار الکترونی این سیستم نقش انواع اتمها در رفتار سیستم را بررسی نموده و نتیجه می گیریم که آرایش مغناطیسی حالت پایه آن مربوط به مکانیزم

دیگری به جز همبستگی است.

ما با به کارگیری روش محاسباتی اصول اولیه، ساختار سیستم را به نرم افزار مورد استفاده شناسانده و رفتار حالات مختلف را حول سطح فرمی بررسی میکنیم. در ایـن صـورت مـی تـوانیم میزان همبستگی و اتمهایی را که در این همبستگی نقش عمدهتری دارند، تعیین نماییم. این محاسبات تحت تقریب LSDA انجام شده است. برای درک میزان همبستگی، محاسبات مجددا تحت اعمال U انجام شده است. مقدار U از روی مقادیر تجربی بهدست آمده از آزمایش همای اسپکتروسکوپی گسیل فوتونی (PES) تعیین شده است [۷]. این محاسبات بـا تقریـب پتانسیل کامل امواج تخت بهبود یافته (FLAPW) و با استفاده از نرم افزار WIEN2k انجام شده است. اساس این محاسبات نظریهٔ تابعی چگالی است. این نظریه برای بررسی سیستمهایی با خاصیت مایع فرمی به کار میرود. برای اینکه بتوان از نتایج این محاسبات برای سیستمهای همبسته قوی استفاده کرد، مقدار U را وارد محاسبات میکنیم تـا در صورت وجـود همبـستگی قوی در سیستم شکاف حاصل بین حالات پر و خالی اوربیتال d واضحتر شده و نتایج متفاوت باشد. در این محاسبات، شعاع مافین تین اتمهای Ru ،Sr و O به ترتیب برابر با ۲/۰۶، ۱/۷۳ و ۱/۵۴ بوهر در نظر گرفته شده است. این شعاع به گونهای تعیین

می شود که تمام الکترون های مغزی را در بر بگیرد. فضای منطقهٔ بریلوئن به ۵۰۰ نقطه تقسیم شده و دقت در همگرایی انرژی و بار به ترتیب برابر با ۱۳۷۷ ارمو ۵۰۰/۰ بار الکترونی در نظر گرفته شده است. در کل محاسبات مقادیر ثابتهای شبکه برابر اب مقادیر تجربی در نظر گرفته شده[۳] و مقدار Ueff برابر با ۱۷۷ می باشد.

ساختار ایـن سیـستم مکعبـی بـوده و دارای تقـارن I۴/mmm مىباشد. تحت تأثير ميدان كريستالى اتمهاى اكسيژن، اوربيتال d $e_{g}\left(rz^{r}-r^{r},x^{r}-y^{r}
ight)$ و t_{rg} (xy, yz, zx) به زیر اوربیتال های شکافته میشود. اسپکتروسکوپی گسیل فوتونی اشعهٔ X (XPS) [۴] و اسیکتروسکویی جذب اشعهٔ X (XAS) [۵] نشان دادهاند که حالات نزدیک به سطح فرمی مربوط به اتم Ru میباشیند. ۴ الکترون اتم Ru به دلیل گستردگی اوربیتالی که اشغال میکنند، مسئول خواص مغناطیسی و الکتریکی سیستم هستند. این چهار اتم آرایشی را انتخاب میکنند که در آن انـرژی سیـستم کمینـه شود. بنابراین ۳ الکترون اول در اوربیتال t_{rg} قرار گرفته و به دلیل بزرگتر بودن پهنای بانـد از انتگـرال پـرش، اصـول هونـد برقرار نشده و الکترون چهارم نیـز مجـددا در یکـی از حـالات تبهگن tyg قرار می گیرد. بدین ترتیب، آرایش الکترونی سیستم، یک آرایش اسپین پایین با مقدار کل S=۱ شده و سیستم یک ابررسانای p-wave خواهد بود. این حالت مـشابه ابررسـاناهای فرميوني سنگين است.



شکل ۱. چگالی حالتها مربوط به اتمهای متفاوت تحت تقریب LSDA برای _{SIr}RuO₊ .

پیدا میکنند. حالات با اسپین بالای این اوربیتال ها به طور عمده زیر سطح فرمی هستند و حالات با اسپین پایین تنها به اندازه تقريبي يک سوم مساحت زير نمودار زير سطح فرمي قرار می گیرند. این بدان معنی است که تقریبا تمام حالت های با اسپین بالا در این اوربیتالها پر شده و تنها یک سوم مربوط به اسپین پایین اشغال شدهاند. بیشترین مقدار پیک این حالات نزدیک مقدار ۲ eV دیده می شود. این پیک مربوط به حالات با اسپین بالاست. پیک مربوط به حالات با اسپین پایین روی سطح فرمی قرار می گیرد. باندهای پهن و خالی e_g طبق شکل ۱(ب) بالای eV ۵/۵ بالاتر از سطح فرمی قرار دارند. حالات الکترونی مربوط به اتمهای اکسیژن پایین تـر از سطح فرمی قرار گرفته و آمیختگی آنها با حالات t_{rg} مربوط به اتـم Ru متناهی است که به معنی داشتن یک هیبریداسیون متناهی بین حالات O ۲p و Ru ۴d است. این هیبریداسیون مربوط به هر دو اتم محوری و صفحهای در ساختار شش وجهی RuO_۶ می باشد. همچنین شکل ۱ (الف) نشان می دهد که چگالی

حالات مربوط به اتم Sr بالای سطح فرمی قرار دارند. این بازه از eV ۳ بالای سطح فرمی شروع شده و تـا نزدیکـیهـای ۱۰eV ادامه پیدا میکند. بین حالات بـا اسـپین بـالا و پـایین اوربیتال های مربوط به اتم Ru یک شکافتگی تبادلی حاصل از شکافتگی اسپینی بے اندازہ ۱/۵eV دیےدہ مے شود (شکل۱(الف)). مقدار این شکافتگی بیشتر از مقداری است که برای اتم Sr دیدہ میشود. نتایج محاسبات LSDA نشان مے. دهد که به دلیل گستردگی فضایی بالای اوربیتال های ۴d، چگالی حالات مربوط به اتم Ru یک دامنه وسیع از انرژی، از ۸eV– تا ۶eV را می پوشاند و این نشانگر یک هیبریداسیون قوی بین اوربیتال های Ru ۴d و O ۲p است. ایس بدان معنبی است که حالات گسترده Ru پیوندهای قوی بهوجود می آورند. بنابراین با توجه به این محاسبات و بهدلیل گستردگی اوربیتال-های d اثر همبستگی الکترون–الکترون در ایـن ترکیـب بـالا نیست و مسئلهای که از اهمیت بیشتری برخوردار است، هيبريداسيون با پهناي باند W ميباشد. اين پهنا براي حالات مربوط به Rut_{rg} برابر با مقدار تقریبی ۳eV است. این اثر باعث می شود که همپوشانی بین الکترون ها بیشتر شده و مقدار U هابارد كاهش يابد.

شکل ۲ نتایج محاسبات U-LSDA را نشان می دهد. در این نمودارها نیز ترتیب نشان دادن اتمهای مختلف مانند محاسبات LSDA است. در این شکل، اصلی ترین مشخصه متفاوت با محاسبات LSDA مربوط به اتم Ru است که در آن چگالی حالات به طور کامل زیر سطح فرمی قرار می گیرند. حالاتی که به وجود آمدهاند، عبارتند از حالات آمیخته zyz د و حالت مربوط به xz که این حالات متعلق به اوربیتال g می میاشد. اوربیتال g به T_{2} و T_{2} شکافته می شود. شکل ۲(ب) این اوربیتال ها را به طور جداگانه نشان می دهد. مقادیر به دست آمده از نتایج محاسبات U-LSDA با آنچه که از محاسبات ندارند. یعنی هیبریداسیون بین حالات SP ندارند. یعنی هیبریداسیون بین حالات عالی و O با حالات مربوط به Ru با اعمال U نسبت به محاسبات قبلی فرق نمی کنند. شکل ۲(ب) نشان می دهد که حالات با اسپین بالا و پایین متفاوت در سیستم می تواند مفید باشد، شکافتگی بین حالات t_{rg} t_{rg} وg⁹ است. در محاسبات LSDA این شکافتگی برابر با ۳eV وg⁹ است که در مقایسه با مقدار محاسبه شده ۷۳ ۳ در tSDA+U تغییری ندارد. این شکافتگی بین حالات t_{rg} و e oربوط به میدان کریستالی اتمهای اکسیژن است. به نظر می رسد که اعمال U در محاسبات در پیش بینی حالات الکترونی سیستم تفاوت چندانی به وجود نمی آورد. به عبارتی نه تنها هیبریداسیون بین حالات br طرح که این هیبریداسیون به اندازه قبل در سیستم وجود دارد و حتی بین حالات اسین بالای اوربیتال t_g با اکسیژن هیبریداسیون افزایش می یابد. این به آن دلیل است که این حالات کاملا زیر سطح فرمی می روند و گستردگی آنها در ناحیه اوربیتالهای اتم اکسیژن افزایش می یابد. این نشان می دهد که این سیستم در ناحیه سیستمهای همبسته قوی قرار نمی گیرد.

بنابراین بایستی مکانیزم دیگری توضیح دهنده آرایش فرومغناطیسی سیستم باشد. این مکانیزم ناپایداری استونر است که بیان کننده به وجود آمدن نظم مغناطیسی در سیستمهایی است که چگالی حالات آنها بالاست. در این سیستم، نظم مغناطیسی موجود از نوع غیر جایگزیده است که با نتایج به دست آمده در توافق است.

به طور خلاصه، محاسبات انجام شده توسط دو تقریب LSDA و LSDA آرایش اسپینی نهو t_{yg}t t_{yg}t را تأیید نموده و مقدار برخی کمیتها که در این محاسبات به دست می آیند، مانند پهنای باند، اندازه میدان کریستالی، و اندازه شکافتگی تبادلی تفاوت چندانی در دو تقریب نشان نمی دهند. نتایج اعمال U نشان می دهد که سه الکترون با اسپین بالا در اوربیتالهای gt قرار می گیرند. از آنجا که با اعمال U در نتایج به دست آمده تفاوت چندانی حاصل نمی شود، نتیجه می شود که اثر همبستگی الکترون – الکترون قوی نیست و پهنای زیاد باند مربوط به حالات با هیبریداسیون بالاست که در خصوصیات مشاهده شده سیستم مؤثر است. به این ترتیب U هابارد به دلیل افزایش همپوشانی الکترونها کاهش می یابد. این مسئله نتیجهای از گستردگی اوربیتالهای ۴ می باشد. نتایج این LSDA و U=LSDA و U=1 با یا تایج قبلی محاسبات A



شکل ۲. چگالی حالتها مربوط به اتمهای متفاوت تحت تقریب LSDA+U برای Sr_rRuO,

مربوط به اوربیتالهای xy و zy/xz کاملا پرند. این حالات زیر سطح فرمی قرار گرفته و از مقدار تقریبی ۳eV- زیر سطح فرمی برجسته میشوند. هم چنین حالات مربوط به اسپین پایین در این اوربیتالها به اندازه تقریبی یک سوم اوربیتالهای zy/xz را پر میکنند که نشان میدهد در این حالت پایینترین انرژی برا ی سیستم زمانی حاصل میشود که الکترون چهارم به اوربیتال zy/xz برود. مجددا حالتهای ge بالای سطح فرمی قرار دارند و احتمال اشغال شدن آنها کم است. این حالات توزیع بسیار ناچیزی بر روی سطح فرمی دارند. به علاوه از آنجا که گستردگی حالات b زیاد است، هیبریداسیون بین این میریداسیون بین حالات میستم، خصوصا موارد مربوط به شکافتگی تبادلی در حالتی که U به محاسبات اعمال میشود، تقریبا برابر با VP ۱ برای حالت zy/xz و VP ۲ برای حالت است. کمیت مهم دیگری که برای مقایسه نتایج دو تقریب (2008) 046102.

- 5. T T Tran, T Mizokawa, S Nakatsuji, H Fukazawa and Y Maeno, *Phys. Rev.* B 66 (2002) 024434.
- 6. I I Mazin, D J Singh, Phys. Rev. Lett. 79 (1997) 733.
- Z V Pchelkina, I A Nekrasov, Th Pruschke, A Sekiyama, S Suga, V I Anisimov and D Vollhardt, *Phys. Rev. B* 75 (2007) 035122.
- Y Maeno, H Hashimoto, K Yoshida, S Nishizaki, T ujuta, J G Bednorz and F Lichtenberg, *Nature* 372 (1994) 532.
- 2. C Noce, G Busiello and M Cuoco, *Physica* B **53** (2000) 284.
- 3. J S Gardner, G Balakrishnan, D M Paul, C Haworth, *Physica* C **265** (1996) 251.
- 4. Z V Pchelkina, I A Nekrasov, Phys. Rev. B 77