مطالعهی طیف اتلاف انرژی لبههای K و L_{۲،۳} اتم سولفور در تکلایههای (M=Ta, Nb, V)

بر پایهی محاسبات اصول اولیه

نورى، طاهره؛ نجاتى پور، هاجر؛ دادستانى، مهرداد

گروه فیزیک، دانشکده علوم، دانشگاه لرستان، خرمآباد، لرستان

چکیدہ

The study of electron energy loss near sulfur K and $L_{2,3}$ edges of layered MS₂ (M= Ta, Nb, V) from first principles calculations

Nouri, Tahereh; Nejatipour, Hajar; Dadsetani, Mehrdad

Faculty of science, Department of Physics, Lorestan University, Khoramabad, Lorestan

Abstract

In the frame of the density functional theory (DFT) based on full-potential linearized augmented plane wave method (FPLAPW), the electron energy loss near sulfur K and $L_{2,3}$ edge structures of group V layered transition metal disulfides MS_2 (M= Ta, Nb, and V) in octahedral (1T) as well as trigonal prismatic (2H) structures have been studied. These materials in both phases have metallic property. Our calculations show that the most dominant peak in sulfur K edge ELNES spectra originates from unoccupied d bands. Broad peaks in both sulfur K and $L_{2,3}$ edges are due to the metal sp bands. In sulfur K edge spectra of materials in 2H phase, the contribution of first peak compared to second one (with highest intensity) is negligible, while in 1T phase from TaS₂ to NbS₂, the intensity of first peak is getting increased until excesses the second one in VS₂. The comparison of the $L_{2,3}$ edge spectra shows that the energy splitting between $t_{2g}-e_g$ states of 1T phase is larger than 2H phase. This splitting increases from Ta to V, and it decreases from the bulk to monolayer.

PACS No. 71.15, 71.20, 73.20, 78.20.

کاتالیست، استفاده در اپتوالکترونیک، فوتوولتائیک و ... می شود [۲،۱]. طیف اتلاف انرژی الکترون در نزدیکی ساختار لبه یکی از روش های طیف سنجی قدر تمند در استخراج خواص ساختاری مواد و از جمله این ترکیبات است [۳] که باعث حصول اطلاعات الکترونی و نیز ساختاری در مقیاس اتمی می شود. بااین وجود، طیف اتلاف انرژی الکترونی نزدیک ساختار لبه برای تکلایه های

مقدمه

گروه پنجم تکلایههای دیسولفید فلزات واسطه با فرمول S-M-S (M=Ta, Nb, V) دارای ساختاری لایهای بصورت S-M-S هستند که در آن اتمهای فلزات واسطه (M) در بین دو صفحه متشکل از اتمهای سولفور (S) محصور شده اند. هندسهی دوبعدی این مواد و خواص منحصربهفردشان منجر به کاربرد آنها بعنوان

دیسولفید فلزات واسطه بصورت آزمایشگاهی بررسی نشده و تنها مطالعهی انجامشده در این زمینه طیف اتلاف انرژی نزدیک لبههای K و ۲۰٫۳ اتم سولفور در ساختار تکلایههای (M=Mo, W, Re) MS۲ است [٤]. در مطالعهی حاضر به بررسی طیف اتلاف انرژی نزدیک ساختار لبه K و ۲۰٫۳ تک لایهی دیسولفید گروه پنجم فلزات واسطه (MS۲ (M= Ta, Nb, V میپردازیم، و طیفهای حاصل را با تنها نتیجهی تجربی موجود برای انبوههی این مواد که با استفاده از طیفسنجی جذب پرتو X اندازهگیری شده است [۵]، مقایسه مینماییم.

روش محاسبات

محاسبات انجام شده بر پایهی نظریهی تابعی چگالی و با روش موج تخت بهساختهی خطی با پتانسیل کامل، اجراشده در کد WIEN2k است. مشخصههای ساختاری همهی ترکیبات شامل ابعاد *a* و *z* و پارامتر درونی *z* با معیار همگرایی نیروی وارد براتم کمتر از .mRy/a.u ه/۰ بهینه شدهاند. شبکهی فضایی وارون برای ساختارهای انبوهه و تکلایهای مورد بررسی به ترتیب به ۳×۲۱×۲۱ و ۱×۲۱×۲۱ همگرا شدهاند. از تقریب شیب تعمیمیافته برای محاسبهی انرژی تبادلی-همبستگی و نیز از Å ۲۰ خلاء برای اجتناب از برهمکنش بین لایهها استفاده شده است.

نتايج و بحث

در شکل ۱ نمای جانبی و بالایی تکلایههای دیسولفید فلزات واسطهی گروه پنجم (M= Ta, Nb, V در دو فاز ۲H و ۱۲ نشان داده شده است. کرههای بزرگ و کوچک به ترتیب مربوط به فلز واسطه و اتم سولفور هستند. در توافق با دیگر گزارشات، محاسبات ساختار نواری حاضر فلزی بودن این مواد در هر دو فاز را تائید میکند (شکلهای ۲و۳). برای مقایسهی بهتر، محاسبات مربوط به ساختار انبوههی مواد مورد مطالعه نیز انجام

شده است. در فاز ۲H، ساختارهای انبوهه نسبت به تکلایههای متناظرشان دارای نوارهای بیشتری هستند. بعلاوه، در روی سطح فرمی تکلایهها در این فاز تنها یک نوار وجود دارد که در ساختارهای انبوههی متناظر به سه نوار شکافته میشوند. برای فاز TI در هر دو حالت تکلایه و انبوهه، تعداد نوارها در بازهی انرژی نشاندادهشده و نیز در سطح فرمی یکسان است.



شکل ۱: نمای جانبی (شکلهای بالا) و بالایی (شکلهای پایین) تکلایههای دیسولفید فلزات واسطه در دو فاز ۱۲ (راست) و ۲H (چپ)



شکل ۲: ساختار نواری تکلایه (راست) و انبوههی (چپ) دیسولفید فلزات واسطه (MSr (M= Ta, Nb, V در فاز ۲۲.

در شکلهای ٤ و ٥ طیف اتلاف انرژی نزدیک ساختار لبهی K اتم سولفور برای تکلایههای (M= Ta, Nb, V نشان داده شده است. بهدلیل کمبود اطلاعات نظری و تجربی موجود در این زمینه و نیزاز آنجاییکه طیف جذبی پرتو X در نزدیکی ساختار لبه متناظر با طیف اتلاف انرژی در نزدیکی ساختار لبه است،



محاسبات انجام شده در این مقاله با دادههای تجربی طیف جذبی

شکل ۳: ساختار نواری تکلایه (راست) و انبوههی (چپ) دیسولفید فلزات واسطه (MS_۲ (M= Ta, Nb, V در فاز IT.



شکل ٤: طیف اتلاف انرژی نزدیک ساختار لبهی K اتم سولفور برای تکلایه (راست) و انبوهه (وسط)، در مقایسه با طیف جذبی پرتو X نزدیک ساختار لبه تجربی (سمت چپ) برای (۲۹. Nb, V، (M=Ta, Nb, V).

بیشینههای طیفی موجود در طیف تجربی(سمت چپ شکلهای ٤ و ٥) بخوبی در طیف های محاسبه شدهی حاضر بازتولید شدهاند که تائیدی بر درستی محاسبات میباشد. از آنجایی که طیف اتلاف تراز مغزه، معیاری از انتقالات الکترونی از این تراز به حالات اشغالنشده بالای سطح فرمی است، برای توصیف ساختارهای طیفی در هر دو لبه در هر دو ساختار مورد بررسی از توصیف

چگالی حالات بالای تراز فرمی بهره می بریم (شکل های ۸ و ۹). بر اساس این تحلیل، ساختار A در لبهی K اتم سولفور هر دو فاز ناشی از ساختارهای اتمی کوتاه برد است. در شکل های ٤ و ٥، دو ساختار A و 'A ناشی از گذار الکترون ها به



شکل ۵: طیف انلاف امرری نزدیک ساحتار لبهی ۲ ام سولفور برای نکلایه (راست)، و انبوهه (وسط)، در مقایسه با طیف جذبی پرتو X نزدیک ساختار لبه تجربی (چپ) برای (۱۲-MS_۲ (M= Ta, Nb, V).

حالتهای اشغالنشدهی d فلز واسطه هستند. بیشینههای B و B و ' نیز بیانگر گذار الکترونها به حالتهای p اتم سولفور هیبرید شده با حالات s و p فلز واسطه است.



شکل ۲: طیف اتلاف انرژی نزدیک ساختار لبهی L_{۲۲} تم سولفور برای تکلایه (راست) و انبوهه (چپ) برای (۲۹. Ta, Nb, V) ۲H-MS. در طیف مربوط به لبهی L_{۲،۳} مواد مورد مطالعه (شکل های 7 و ۷)، برخلاف لبهی K، ساختارهای B و 'B دارای بیشترین شدت هستند و از حالت انبوهه به تکلایه، این ساختارها تیزتر می شوند.

هرچند که ساختارهای اصلی طیف اتلاف لبهی L_{Y,T} فاز ۲H در طیف اتلاف متناظر فاز ۱T وجود دارند، پاشندگی طیفی این لبه در دوفاز دارای تفاوتهای چشمگیری هستند. شکافتگی بین دو t_{rg}-e_g اول در این لبه، مربوط به شکافتگی در حالتهای t_{rg}-e_g است. این شکافتگی از Ta به Nb و سپس V، افزایش و از انبوهه به تکلایه کاهش می یابد.



شکل ۹: مولفههای چگالی حالتهای جزیی تکلایه (راست) و انبوهه (چپ) برای (N=Ta, Nb, V.

نتيجه گيري

برای هر دو لبه، برخلاف فاز ۲H، در فاز ۱T از TaSr به NbSr برای هر دو لبه، برخلاف فاز ۲H، در فاز T از بیشینهی شدت بیشینهی اول در حال افزایش بوده و در VSr از بیشینهی اول فزونی می گیرد. در فاز ۲H بیشینههای سوم و چهارم دارای بیشترین شدت هستند. در هر دو فاز، حالات b فلز واسطه و اتم سولفور به ترتیب بیشترین سهم را در انتقالات دارند. از مقایسهی طیف لبهی Lrr در دو فاز می توان دریافت که شکافتگی انرژی بین حالات crg-e در فاز T بیشتر از ۲H است. این شکافتگی از T به Nb و سپس V، افزایش و از انبوهه به تکلایه کاهش می یابد.

مرجعها

- [1] L. Mattheiss, Phys. Rev. Lett. 30 (1973) 784.
- [Y] J. Wilson, A. Yoffe, Adv. Phys. 18 (1969) 193.
- [^r] J. Taftø, O. Krivanek, Phys. Rev. Lett. 48 (1982) 560.
- [*] M. Dadsetani, H. Nejatipour, T. Nouri, Physica E, 73 (2015) 198.
- [^Δ] Z. Wu, G. Ouvrard, P. Moreau, C.R. Natoli Phys. Rev. B, 55 (1997) 9508.



شکل ۸: مولفههای چگالی حالتهای جزیی تکلایه (راست) و انبوهه (چپ) برای (۲۸- ۲۲- ۲۴-۲۳).

بیشینهی 'A در تکلایهی ۲H-TaS_۲ از بیشینهی متناظر در ساختار انبوهه دارای پهنای طیفی کمتری است، و این دلیل بر وجود نوارهای اشغالنشدهی بیشتر در ساختار نواری تکلایهی این ساختار است. در طیف اتلاف لبهی ۲_{۲۰}۲ فاز ۲H دیسولفید Ta و Nb، ساختاری اضافی بنام C وجود دارد که ناشی از هیبرید حالتهای q سولفور و d فلز واسطه است.