

بررسی خواص الکترونیکی و اپتیکی ترکیبات $MoS_2, MoSe_2, WS_2, WSe_2$ تنگستن و مولیبدن دی سولفید و دی سلنید با استفاده از محاسبات اصول اولیه

رحمتی، انسیه^۱؛ رضایی رکن آبادی، محمود^۲؛ بهدانی، محمد^۲

^۱دانشکده علوم پایه، گروه فیزیک دانشگاه فردوسی مشهد

^۲دانشکده علوم پایه، استاد گروه فیزیک دانشگاه فردوسی مشهد

چکیده

در این پژوهش خواص الکترونیکی و اپتیکی ترکیبات $MoS_2, MoSe_2, WS_2, WSe_2$ با استفاده از محاسبات اصول اولیه بررسی شده است. محاسبات به روش امواج تقویت شده خطی در چارچوب نظریه تابعی چگالی با تقریب شیب تعمیم یافته انجام شده است. نتایج بدست آمده نشان می دهد که این مواد به ترتیب گاف نواری مستقیم $1/32\text{eV}$ ، $1/64\text{eV}$ ، $1/68\text{eV}$ ، $1/36\text{eV}$ دارند و با توجه به نمودارهای جذب و بازتاب گستره ی انرژی قابل توجهی برای این مواد گزارش شده که این ترکیبات گزینه مناسبی برای کاربردهای اپتیکی می باشند.

A first principle study of electronic and optical properties of $WSe_2, WS_2, MoSe_2, MoS_2$

Rahmati, Enciye¹; Rezai Roknabadi, Mahmoud²; Behdani, Mohamad²

¹Department of science; Group of physic; Ferdowsi's university Mashhad

²Department of science; Group of physic; Ferdowsi's university Mashhad

Abstract

Electronic and optical properties of $WSe_2, WS_2, MoSe_2, MoS_2$ was investigated by using first principles calculation. The calculations were performed in the frame of density functional theory (DFT), using the full potential linearized augmented plane wave (Fp-LAPW) method with the generalized gradient approximation (GGA). Obtained results show that this compound's had $1/36\text{eV}$, $1/68\text{eV}$, $1/32\text{eV}$, $1/64\text{eV}$ direct band gap respectively. According to charts absorption and reflection, widespread and significant energy has been reported for these materials that these compounds, good choice is for optics applications.

مقدمه

در دهه گذشته خواص الکترونیکی کلکوزن ها مورد بررسی قرار گرفته است. [2] اخیراً مولیبدن و تنگستن دی سولفید و دی سلنید MX_2 که (M=MO,W ;X=S,Se) توجه زیادی را به دلیل خواص فیزیکی و شیمیایی به خود جلب کرده اند. گاف نواری این ترکیبات در ناحیه مرئی یا نزدیک ناحیه فرسرخ می باشد که استفاده از آن ها برای بهبود بازده تبدیل انرژی خورشیدی امیدبخش می باشند. یکی از مهمترین پارامترها ی یک نیم رسانا برای اینکه در تبدیل انرژی خورشیدی استفاده شود ساختار نواری آن است که در محدوده نوری طیف خورشیدی باشد. [۱]

روش محاسبات

محاسبات با استفاده از کد ورودی نرم افزار کوانتوم- اسپرسو در چارچوب نظریه تابعی چگالی (DFT) با تقریب شیب تعمیم یافته (GGA) صورت گرفته است. محاسبات به روش خودسازگار با حل معادلات استاندارد کوهن- شم و برای مجموعه معینی از نقاط k در منطقه اول بریلوئن انجام شده است.

نتایج و بحث ها

ساختار الکترونی

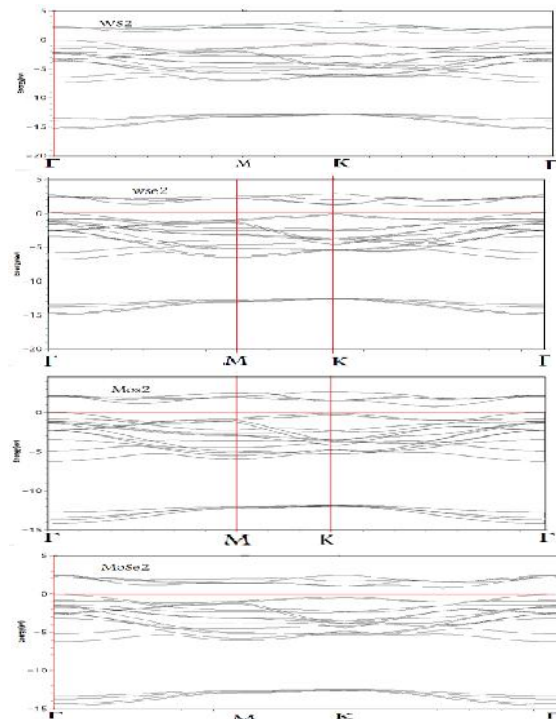
این مواد دارای ساختار هگزاگونال با گروه فضایی $P6_3/mmc$ می باشند. این ترکیبات از صفحات X-M-X تشکیل شده که بر روی

نیمرسانا)، اندازه و مکان گاف، انرژی فرمی و تپه‌گنی های سیستم را تعیین کرد. برای درک بهتر خصوصیات الکترونی و اپتیکی مواد رسم ساختار نواری مفید است. همچنین در نمودارهای مربوط به ساختار نواری مشاهده می شود که این مواد دارای گاف مستقیم و غیرمستقیم می باشند. که مقادیر برای هر کدام در جدول ۲ ذکر گردیده است.

جدول ۲: انرژی گاف نواری ترکیبات مختلف. [1]

*	WSe ₂	WS ₂	MoS ₂	MoSe ₂
E_g^d	۱.۳۶	۱.۶۸	۱.۶۴	۱.۳۲
E_g^d مقالات	۱.۳۳	۱.۶۵	۱.۶۲	۱.۳۹
E_g^i	۰.۹۳	۰.۹۷	۰.۸۳۴۵	۰.۸۳۴۶
E_g^i مقالات	۰.۹۲	۰.۹۴	۰.۸۸	۰.۸۴

در شکل ۵ نمودارهای مربوط به ساختاری نواری ترکیبات مختلف نمایش داده شده است.



شکل ۵ نمودار ساختار نواری WSe₂, WS₂, MoS₂, MoSe₂

خواص اپتیکی:

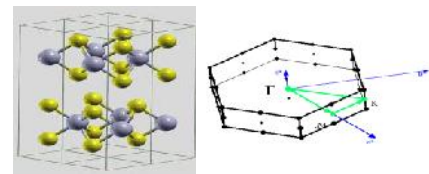
تابع دی الکتریک یکی از پارامترهای مهم برای

هم قرار می گیرند و صفحات مجاور با نیروی ضعیف واندروالس با هم اندرکنش می کنند. [این صفحات به گونه ای است که هر صفحه شامل سه لایه می باشد به این صورت که یک لایه از اتم های M بین دو لایه از اتم های X قرار گرفته است. [2] محاسبات برای بلورهای WSe₂, WS₂, MoSe₂, MoS₂ در فاز هگزاگونال با $a=b \neq c$ انجام شده که مقادیر a پس از بهینه سازی با مقایسه با مقالات در جدول ۱ ذکر شده است.

جدول ۱: ثابت شبکه a ترکیبات مختلف [1]

*	WSe ₂	WS ₂	MoSe ₂	MoS ₂
a(A°) Quantum espresso	۳.۳۴۳	۳.۱۹۶	۳.۳۴۷	۳.۲۰۱۸
a(A°) win2k	۳.۲۸۲	۳.۱۵۳	۳.۲۸۹	۳.۱۶۹

والبته مقدار $a(A^\circ) = 3.194$ با استفاده از نرم افزار کوانتوم اسپرسو برای ماده WS₂ در مقالات نیز گزارش شده است. [۴] مختصات مربوط به هر یک از اتم های M و X در این ساختار به صورت $M = \pm (1/3, 2/3, 1/4)$ و $X = \pm (1/3, 2/3, Z)$ و $Z = 0.621$ است و z فاصله بین لایه های M و X می باشد. [1] در شکل ۱ ساختار بلوری و منطقه اول بریلوئن این ترکیبات نمایش داده شده است.



الف

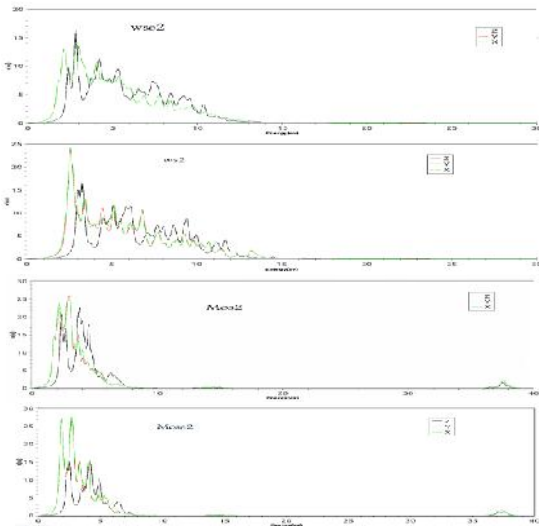
ب

شکل ۱: الف) ساختار بلوری ب) منطقه اول بریلوئن

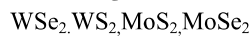
ساختار نواری:

ساختار نواری نشان دهنده ترازهای نواری انرژی مجازی هستند که الکترون با بردار موج k می تواند داشته باشد. ناحیه هایی از انرژی که برای آن ها هیچ اوربیتال الکترونی موج گونه وجود ندارد نواری انرژی مجاز را از هم جدا می کند. چنین نواحی ممنوعه را گاف های انرژی یا گاف های نواری می نامند. از روی ساختار نواری می توان خاصیت رسانندگی ترکیبات (رسانا و

درون نواری ناشی از پلاسمون های حجمی (جذب به وسیله الکترون های آزاد) است [3]. بنابراین افزایش تقریباً زیاد در مقادیر انرژی کم در نمودار بخش موهومی تابع دی الکترونیک و همچنین رفتار تقریباً ثابت در انرژی های بالاتر تاییدی بر همین راه کارهای جذبی است.

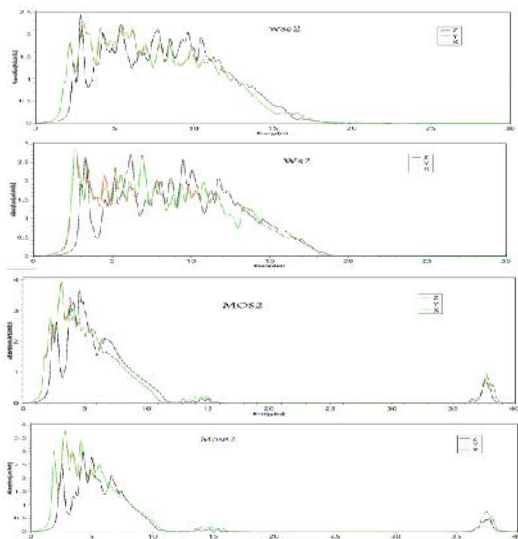


شکل ۳ قسمت موهومی تابع دی الکترونیک ترکیبات



طیف جذبی:

طیف جذبی مربوط به گذارهای اپتیکی مجاز الکترون بین حالت های اشغال شده نوار ظرفیت و حالت های خالی نوار رسانش است. شکل ۴ طیف جذبی این ترکیبات را نمایش می دهد.

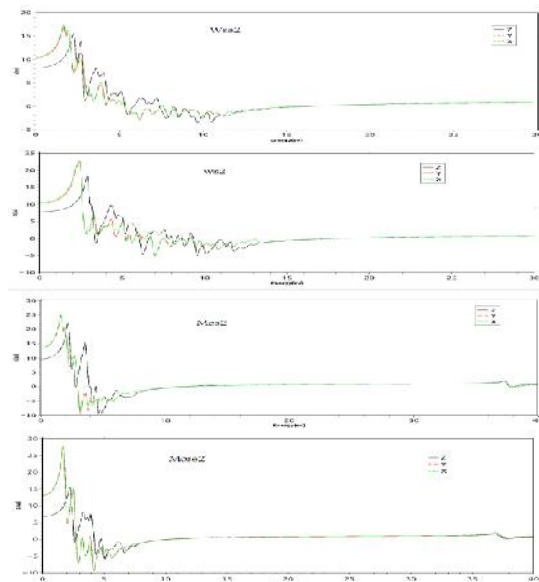


شکل ۴-طیف جذبی ترکیبات $\text{WSe}_2, \text{WS}_2, \text{MoS}_2, \text{MoSe}_2$

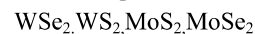
بررسی پاسخ ماده به میدان های اعمالی است. این تابع به ساختار نواری بلور بستگی دارد و تابع فرکانس می باشد. [3] شدت تابع دی الکترونیک یک جامد با رابطه ۱ داده می شود .

$$\varepsilon(\omega) = \varepsilon'(\omega) + i\varepsilon''(\omega) \quad (1)$$

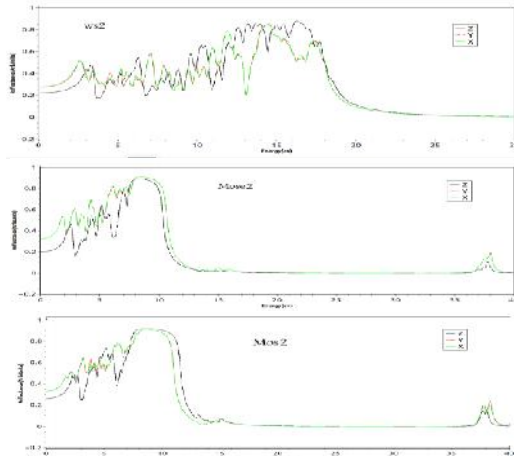
در شکل ۲ نمودار قسمت حقیقی تابع دی الکترونیک برای نور فرودی در سه جهت X, Y, Z رسم شده است. [تابع دی الکترونیک یک تانسور است بنابراین جهت قطبش نور اعمال شده تاثیر زیادی روی آن دارد بررسی نمودارها در جهت های مختلف این موضوع را تایید می کند. اگر قسمت حقیقی تابع دی الکترونیک در سه جهت منطبق نباشند بیانگر آثار غیرهمسانگردی کل ترکیب می باشد. در ناحیه ای از انرژی که قسمت حقیقی تابع دی الکترونیک منفی است ترکیب رفتار فلزی داشته و ضریب بازتاب بزرگ است. [3]. همان طور که از شکل ۲ مشاهده می شود این ترکیبات غیرهمسانگرد می باشند و دربازه تقریباً (۵-۱۵eV) قسمت حقیقی ثابت دی الکترونیک منفی می باشد لذا که این ترکیبات رفتار فلز گونه داشته و ضریب بازتاب در این محدوده بزرگ می باشد.



شکل ۲-قسمت حقیقی تابع دی الکترونیک ترکیبات



قسمت موهومی تابع دی الکترونیک بیانگر طیف جذبی ماده است در نمودارهای شکل ۳ قسمت موهومی تابع دی الکترونیک برای نور قطبیده فرودی در سه جهت X, Y, Z رسم شده است. همچنین می دانیم گذار بین نواری ناشی از تحریک در لبه های جذب و گذار

شکل ۷- نمودار بازتاب ترکیبات WSe_2 , WS_2 , MoS_2 , $MoSe_2$

نتیجه گیری:

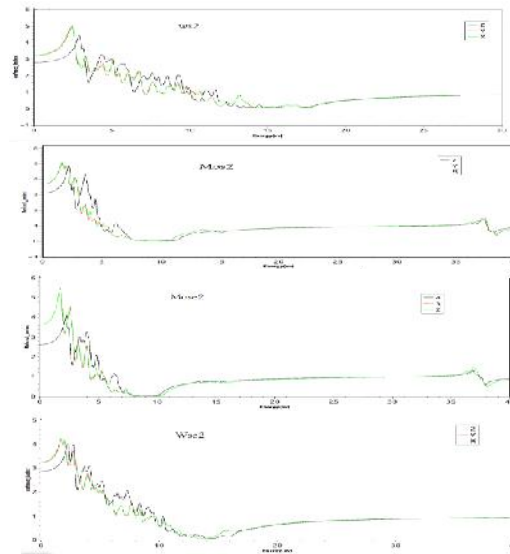
خواص الکترونی محاسبه شده نشان می‌دهد که این ترکیبات نیمه رسانا می‌باشند. دارای گاف نواری مناسب در تبدیل انرژی خورشیدی می‌باشند. تابع دی الکتریک برای دو حالت قطبش موازی و عمود بر سطح رسم شده و نتایج نشان می‌دهد که خواص اپتیکی به جهت قطبش نور بستگی دارد و این ترکیبات ناهمسانگرد می‌باشند. در بررسی نمودارهای ضریب جذب و بازتاب برای ترکیبات WSe_2 , WS_2 در گستره (2-18eV) مناسب بوده و این ضریب‌ها برای ترکیبات MoS_2 , $MoSe_2$ در گستره (2-12eV) می‌باشد در خصوص ضریب شکست شیب نمودار برای ترکیبات در همان گستره منفی می‌باشد که مربوط به جذب می‌باشد.

مراجع:

- [1] jiang, Hong; « Electronic band structures of Molybdenum and Tungsten Dichalcogenides By the GW Approach»
 [2] D.VOB, P.kruger, A. Mazur, and J. pollmann: «Atomic and electronic structure of WSe_2 from ab initio theory: Bulk crystal and thin film systems»
 [3] حسینی، رقیه، رضایی رکن ابادی، محمود «بررسی خواص الکترونی و اپتیکی ژرمن با استفاده از محاسبات اصول اولیه»
 [4] ملک پور، سینا؛ انصاری خلخالی، رضا؛ درویزه، منصور؛ صادقی، مصطفی «مطالعه خواص مکانیکی نانو صفحه تک لایه ای تنگستن دی سولفید»

ضریب شکست:

مقدار ضریب شکست در انرژی صفر را ضریب شکست استاتیکی می‌گویند. اگر ضریب شکست با افزایش فرکانس افزایش یابد این رفتار را پاشندگی عادی می‌گویند که رفتار معمول کلیه مواد شفاف است. در نواحی که شیب نمودار ضریب شکست منفی است مربوط به جذب می‌باشد. در این ناحیه نور با طول موج بلندتر در عبور از ماده بیشتر از نور با طول موج کوتاه می‌شکند که این رفتار را پاشندگی غیر عادی می‌گویند. شکل ۶- نمودار ضریب شکست این ترکیبات را نمایش می‌دهد که شیب نمودار منفی است که مربوط به جذب می‌باشد.

شکل ۶- ضریب شکست ترکیبات WSe_2 , WS_2 , MoS_2 , $MoSe_2$

بازتاب:

بازتاب ناشی از جریان قطبش القاشده در اثر نوسان الکترون‌های ظرفیت با اختلاف فاز 180° درجه در اثر پرتو فرودی است و تداخل موج فرودی با امواجی که توسط الکترون‌های ظرفیت تابش می‌شود سبب ایجاد بازتاب می‌شود و البته در انرژی‌هایی که بیشترین جذب در آن اتفاق می‌افتد بیشینه بازتاب را نیز داریم. بامقایسه نمودارهای بازتاب و جذب این مورد تایید می‌شود. شکل ۷- نمودار بازتاب ترکیبات را نمایش می‌دهد.

