First-principles investigation of electronic and thermoelectric properties of monolayer pentagonal nanostructures of C₂B₄ and C₄B₂

Mojtaba Ashhadi¹, Davoud Vahedi Fakhrabad^{*,2}

¹Department of Physics, Faculty of Science, University of Sistan and Baluchestan, Zahedan, Iran ² Department of Physics, Faculty of Science, University of Neyshabur, Neyshabur, Iran

Received: 24.03.2020 Final revised: 26.06.2021 Accepted: 03.08.2021

Doi link: 10.22055/JRMBS.2021.16981

Abstract

In this study, we investigate the electronic and thermoelectric properties of monolayer nanostructures of C_2B_4 and C_4B_2 by first principles calculations. At the first, we calculated the electronic band structure and density of states based on density functional theory (DFT) and using the QUANTUM ESPRESSO computational package. The band gap values were obtained as 0.43 eV (direct band) and 1.45 eV (indirect band) for C_4B_2 and C_2B_4 , respectively. Then, based on the calculated electronic energy, we obtain the thermoelectric transport coefficients such as the Seebeck coefficient, electrical conductivity, electrical thermal conductivity, and dimensionless figure of merit by solving the semiclassical Boltzmann transport equation in relaxation time approximation and within Boltztrap computational package. The calculated results show almost isotropic transport properties for both nanostructures. In particular, the C₂B₄ nanostructure exhibit comparative thermoelectric performance compared to C₄B₂. Also, the Seebeck coefficient and figure of merit of C₂B₄ is even larger than that of C₄B₂ under the studied carrier concentration and temperature region, so that, the Seebeck coefficient and figure of merit for p-type doping at room temperature were obtained as 1765 μ V/K and 1.02 for C₂B₄, and 216 μ V/K and 0.81 for C₄B₂, respectively.

Keywords: Density functional theory, Boltzmann transport equation, Monolayer pentagonal nanostructures, seebeck coefficient, figure of merit

* Corresponding Author: davoud.vahedi@neyshabur.ac.ir

148

مقاله يژوهشى

) کامل

بررسی خواص الکترونی و ترموالکتریکی نانوساختارهای پنج ضلعی تک لایه C₂B4 و C₄B2 با استفاده از اصول اولیه

مجتبی اشهدی¹، داود واحدی فخر آباد^{2*}

¹گروه فیزیک، دانشکده علوم، دانشگاه سیستان و بلوچستان، زاهدان، ایران ²گروه فیزیک، دانشکده علوم، دانشگاه نیشابور، نیشابور، ایران

دريافت: 1399/01/05 ويرايش نهائي: 1400/04/05 پذيرش: 1400/05/12

Doi link: 10.22055/JRMBS.2021.16981

چکیدہ

در این مطالعه، خواص الکترونی و ترموالکتریکی نانوساختارهای تک لایه C₂B₄ و C₄B₂ و C₄B₂ با استفاده از محاسبات اصول اولیه، مورد مطالعه قرار گرفته است. ابتدا، به محاسبهٔ ساختار نواری و چگالی حالتهای الکترونی بر پایه نظریه تابعی چگالی (DFT) و استفاده از بستهٔ محاسباتی کو آنتوم - اسپرسو (QE)، خواهیم پرداخت. مقدار گاف نواری برای C₂B₄ و C₄B₂ به تر تیب D/43 (گاف مستقیم) و 1/45 (گاف غیر مستقیم) الکترون ولت به دست آمدند. سپس، با استفاده از انرژی الکترونی محاسبه شده، ضرایب ترابردی ترموالکتریکی از جمله ضریب سیبک، رسانندگی الکتریکی، رسانندگی گرمایی الکترونی، ضریب عامل توان و کمیت بدون بعد ضریب ارزشی TZ را با استفاده از معادله ترابردی نیمه کلاسیکی بولتزمن در تقریب زمان واهلش و در بسته محاسباتی محاسباتی ساختار 2014 می نتایج محاسبه شده خواص ترابردی تقریباً همسانگرد برای هر دو نانوساختار را نشان می دهند. به ویژه، نانو ساختار 2014 در مقایسه با SC2B، عملکرد نسبی برجستهٔ ترموالکتریکی را نمایش می دهد. همچنین، ضریب سیبک و ضریب ارزشی برای 2014 در مقایسه با د درمای او ناحیهٔ دمایی مورد مطالعه از SC4B برگتریکی را نمایش می دهد. همچنین، ضریب سیبک و ضریب ساختار ارزشی برای 42B در مقایسه با د در دمای اتاق به ترتیب برای 24B می بر در 2014 می در است، به طوری که مقدار ضریب سیبک و مریب ارزشی برای نوع P حاملها و در دمای اتاق به ترتیب برای PA محاکم برگار و 2014 و برای 2014 و 2014

کلیدواژگان: نظریهٔ تابعی چگالی، معادله ترابردی بولتزمن، نانوساختارهای پنج ضلعی تک لایه، ضریب سیبک، ضریب ارزشی

مقدمه

ساختار اتمی اعضای بلورهای دو -بعدی، میتواند خواص الکترونی و ترموالکتریکی آنها را مشخص کند و ساخت این مواد برای انواع برنامههای کاربردی مطلوب است. پیشرفتهای اخیر در تحقیقات گرافین علاقهٔ زیادی در مورد مطالعه مواد دو-بعدی دیگر را



ایجاد کرده است. در اوایل سال 2015، یک گروه تحقیقاتی اثبات کردند که یک نانوساختار جدید دوبعدی کربن، شامل فقط ساختارهای پنج ضلعی میتواند وجود داشته باشد. این نانوساختار از نظر دینامیکی، گرمایی و مکانیکی پایدار است [1]. خواص مناسب این نانوساختارها، موجب شده که در زمینههای

^{*} نویسنده مسئول: davoud.vahedi@neyshabur.ac.ir

متعددی در صنعت کاربرد داشته باشند. اخیراً کارهای تحقیقاتی متعددی بر پایهٔ محاسبات نظری، روی نانوساختارهای پنج ضلعی تک لایه انجام شده است [2-6]. همچنین در مطالعهای دیگر، خواص الکترونی، مغناطیسی و اپتیکی پنج ضلعی تک لایه گرافین مورد بررسی قرار گرفته است. نتایج این بررسی یک گاف نواری مستقیم در نقطه Γ بهمیزان 2/2 الکترون ولت و ممتوم مغناطیسی کل 0/0013μ در هر سلول واحد، را نشان می دهد [7].

مواد ترموالکتریک دستهای از مواد با پتانسیل بالا هستند که ما را قادر می سازند تا به طور مستقیم گرما را به الكتريسيته و يا بالعكس، از طريق ضريب سيبك و يا اثر پلتيه، تبديل كنيم. بهرهوري مواد ترموالكتريك توسط كميت بدون بعد ضريب ارزشي S نشان داده می شود که در آن ZT=S^2 \sigma T/(\kappa_e + \kappa_l) ضريب سيبک، σ رسانندگی الکتريکی، T دمای مطلق، κ_e و K_l بهترتیب، رسانندگی گرمایی الکترونها و رسانندگی گرمایی فونونی ناشی از ارتعاشات شبکه می باشند [8]. بدیهی است که هر چه مقدار ضریب ($\kappa_e + \kappa_l$) عامل توان ($S^2 \sigma$) بالاتر و رسانندگی گرمایی پايين تر باشد، بهرهوري ترموالكتريكي بهتر خواهد بود. در دههٔ اخیر تحقیقات گستردهای در بهبود بهرهوری مواد ترموالكتريكي انجام شده است [9]. تحقيق روى مواد جدید هنوز یک مسیر مهم برای بهدست آوردن مواد ترموالكتريكي با كارايي بالا است.

در این مقاله، بهمنظورجستجوی مواد ترموالکتریک با کارایی بالا، با استفاده از نظریهٔ تابعی چگالی همراه با معادلهٔ ترابردی نیمه کلاسیکی بولتزمن، خواص الکترونی و ترموالکتریکی نانوساختارهای پنج ضلعی تک لایه 2₂B4 و C₄B2 را بررسی و مقایسه میکنیم. نتایج نشان میدهند که خواص ترموالکتریک هر دو نانوساختار، دارای ضریب سیبک بزرگ، ضریب عامل

توان بالا و رسانندگی گرمایی پایین هستند. نکته مهم این است که، ضریب سیبک و ضریب ارزشی برای C2B4 در غلظت حامل ها و ناحیهٔ دمایی مورد مطالعه از C4B2، بزرگتر است. با این وجود، میتوان ضریب سیبک، ضریب ارزشی و ضریب عامل توان را با توجه بهنوع حامل های n وp، تا حد زیادی افزایش داد.

روش محاسبات

در این مقاله، ابتدا محاسبات اصول اولیه بر اساس نظریهٔ تابعی چگالی، با استفاده از بسته نرم افزاری کوانتوم-اسپرسو [10] انجام و برای تعیین پتانسیل همبستگی-تبادلی از تقریب شیب تعمیم یافته (GGA) که توسط پردیو و بورک و انزروف پارامتریزه شده [11]، استفاده شده است. انرژی کل و سایر کمیتهای مربوط بهآن با استفاده از روش شبهپتانسیل و روش موج تخت محاسبه شده است. از أنجا که محاسبات بهروش خود سازگار و برای مجموعه معینی از نقاط درون منطقه اول بريلوئن انجام مىشود، لذا دقت و سرعت محاسبات بستگی شدیدی به انتخاب صحیح پارامترهایی نظیر تعداد نقاط k و انرژی قطع دارد. برای دستیابی بهدقت مناسب در محاسبات و کمینه کردن انرژی کل از نظریه هلمن -فاینمن تحت نمونه برداری از منطقه اول بريلوئن 1×36×36، بر پايهٔ روش مونخورست-پک و از انرژی قطع 1100eV استفاده کردهایم. ثابت شبکه و مکانهای اتمی را بهطور کامل واهلش کرده تا همگرایی انرژی حدود eV و ¹⁰⁻¹⁰ و نیروی وارد بر هر اتم کمتر از 0/02 eV/Å شود. همچنین برای بهینهسازی حجم، 15Å خلاً، برای جلوگیری از اندرکنش بین لایههای هر دو نانوساختار، و C_4B_2 و C_4B_2 ، در یاخته های مجاور، استفاده شده C_2B_4 است. سپس، با استفاده از انرژی الکترونی محاسبه شده، ضرایب ترابردی ترموالکتریکی توسط حل معادله نیمه

کلاسیکی بولتزمن در تقریب زمان واهلش، توسط بسته محاسباتی BoltzTraP را بهدست می آوریم [12]. بهمنظور بهدست آوردن نتایج قابل قبول، تعداد نقاط k در منطقهٔ اول بریلوئن حدود 1300 نقطه در نظر گرفته شده است. اخیراً، محاسبات ترابردی بولتزمن برای نیمرساناهای حجمی بهطور گسترده مورد استفاده قرار نیمرساناهای حجمی بهطور گسترده مورد استفاده قرار است [13،14]. مواد با ابعاد کم نسبت به مواد حجمی، بهواسطهٔ پراکندگی های گوناگون توسط فونونها، خواص ترموالکتریکی بهتری را از خود نشان میدهند [15،16].

بحث و نتیجه گیری

ساختار الكتروني و پاسخ ترموالكتريكي نانوساختارها، دو خاصیت فیزیکی مهم هستند که بايستى مورد بررسى قرار گيرند. اثرات برهمكنشى بسذرهای نقش مهمی در مطالعهٔ خواص الکترونی و ترموالکتریکی سامانههای ابعاد کم، ناشی از کاهش اثرات استتار و افزایش همبستگی الکترون-الکترون، بازی میکند. انتظار میرود که نانوساختارهای پنج ضلعی تک لایه C₂B4 و C₄B2، دارای خواص مختلف قابل توجهی و نیز پتانسیل بالقوهای برای آیندهٔ نانو الکترونیک بر پایه بورن-کربن باشند. بهویژه، ساختار نواری الکترونی و طیف چگالی حالتها، بهعنوان یک عامل اصلي در تعيين خواص الكتروني و ترموالکتریکی، مورد توجه زیادی قرار گرفته است. بر این اساس در این بخش، نتایج مربوط به خواص ساختاری و الکترونی نانو ساختارهای پنج ضلعی تک لايه C2B4 و C4B2، جهت بهدست آوردن ضرايب مربوط بهخواص ترموالکتریکی، را مورد بحث قرار ميدهيم. ياختهٔ اوليه هر دو نانوساختار مورد بررسي در این پژوهش بهصورت یاخته اولیه با شش اتم و تقارن

اورتوهومبیک در نظر گرفته شده است. طرحوارهای از اینچنین نانوساختارها در شکل1 نشان داده شده است.



شکل1. نمای بالا و جانبی پنج ضلعیهای تک لایه الف: C2B4 و ب: .C4B2.

ثابتهای شبکه بهینهسازی شده و همچنین ضخامت لایهای برای h=1/06Å a=b=3/91Å (C_2B_4) و برای h=1/21Å a=b=3/75Å (C_4B_2) h=1/21Å a=b=3/75Å (C_4B_2) h=1/21Å a=b=3/75Å (C_4B_2) f=3/75Å (C_4B_2) (C_4B_3) بنج ضلعی تک لایه C_2B_4 G_2B_4 با آنچه که در [17] آمده است، توافق خوبی G_4B_2 با آنچه که در [17] آمده است، توافق خوبی دارد. در شکل 2 و 3 ساختار نواری الکترونی و طیف $F-X-M-\Gamma$ نقارنی $T-X-M-\Gamma$ برای نانوساختارهای C_2B_4 و C_2B_4 . نشان داده شده برای نانوساختارهای C_2B_4 و C_4B_2 و C_4B_3 . نشان داده شده است.

جدول1. ثابتهای شبکهٔ بهینهسازی شده و مقادیر گاف نواری برای پنج ضلع های تک لایه 2B4 و C4B2.

ساختار	a(Å)	b(Å)	h(Å)	gap(eV)
C ₂ B ₄	3/91	3/91	1/06	1/45
C ₄ B ₂	3,75	3 _/ 75	1,21	0/43

همان طور که از شکلهای2 و 3 مشاهده می شود، هر دو نانوساختار رفتار نیمرسانا از خود نشان می دهند، بهطوری که ساختار پنج ضلعی ۲۵₂B4، با گاف نواری غیرمستقیم (بیشینهٔ نوار ظرفیت در مسیر ۲-X، در حوالی نقطه X، و کمینه نوار رسانش در نقطه T) به میزان ضلع 1/45 eV را از خود نشان می دهد. به همین ترتیب، نمود ساختار پنج ضلعی C4B2، با گاف نواری مستقیم (مابین شده مسیر M-T)، به میزان VO 4 eV را نشان می دهد. تغییر با تو موقعیت، تعداد و ترازهای انرژی متفاوت اتم های بورن کربز در نانو ساختار 22B4 نسبت به C4B2، باعث تغییرات حاله گاف نواری بزرگتر در اینچنین ترکیب خواهد شد. این سطح گاف نواری بزرگتر در اینچنین ترکیب خواهد شد. این سطح مرسوم (V 1 eV رای 802 Bi و V 2 4 V رای گاف های نواری از گاف های نواری مواد ترموالکتریک می مرسوم (V 2 n رای 802 Te3 و V 2 4 N رای اختلاف زیادی در خواص ترموالکتریکی می شود. از آنجایی که ضرایب ترابردی عمدتاً وابسته به خواص اکترونی هستند، گاف نواری بزرگ ممکن است باعث شود. این امر می تواند منجر به ضرایب سیبک بزرگ تشود. این مرمی تواند منجر به ضرایب سیبک بزرگ

شود. این امر میتواند منجر به ضرایب سیبک بزرگ شود و همچنین، میتوان با آلایش مناسب حاملهای بار، ضریب عامل توان و ضریب ارزشی بزرگی را بهدست آورد.



 شکل2 ساختار نواری (سمت چپ) و چگالی حالتهای الکترونی (سمت راست) تک لایهٔ پنج ضلعی C2B4، با گاف نواری غیر مستقیم
 ۵) ۲۰ در طول راستاهای تقارنی، (۲(۵, 0, 0) ۲، (0, 5, 0, 0) × (0) (0, 5, 0, 0) ۲ و (0, 0, 0) ۲، رسم شده است. مقیاس انرژی بر حسب eV و مبدأ انرژی به طور دلخواه به عنوان بیشینه نوار ظرفیت انتخاب شده است.

بهمنظور بررسی بهتر نحوه توزیع مشارکت حالتهای اتمی مختلف در خواص الکترونی نانو ساختارهای پنج

ضلعی تک لایه C2B4 و C4B2، در شکل های4 و 5 نمودار چگالی حالتهای جزئی برای این ترکیبات رسم شده است.

با توجه به شکل4، در بین حالتهای اتمهای بورن و کربن ساختار C2B4، حالتهای - p بورن و همچنین حالتهای - p کربن، بیشترین مشارکت در نزدیکی سطح فرمی برای نوار ظرفیت و رسانش را دارند.



شکل3. ساختار نواری (سمت چپ) و چگالی حالتهای الکترونی (سمت راست) تک لایه پنج ضلعی د4^B2، با گاف نواری مستقیم eV 0،43. در طول راستاهای تقارنی، (۲(۵,۵,۵) ، (۲(۵,۵,۵) ، (۵) ، M(0/5، و (۵,۵,۵) ، رسم شده است. مقیاس انرژی بر حسب eV و مبدأ انرژی بهطور دلخواه به عنوان بیشینه نوار ظرفیت انتخاب شده است.

با توجه به شکل5 برای ساختار C4B2 در اتم بورن، مشارکت عمده مربوط به حالتهای p است به طوری که بیشترین میزان مشارکت این حالتها نزدیک به گاف انرژی و در نوار رسانش می باشد و بلندترین قله آن دارای انرژی eV 0/65 eV است.



در اتم کربن نیز سهم عمده مشارکت مربوط به حالتهایp است و بیشترین میزان مشارکت این حالتها در نزدیکی سطح فرمی و در نوار ظرفیت رخ میدهد و بلندترین قله آن دارای انرژی leV می باشد.



شکل5. نمودار چگالی حالتهای جزئی تک لایه C4B2.

در ادامه، خواص ترموالکتریکی نانوساختارهای مورد بررسی را از جمله ضرایب ترموالکتریک مانند ضریب سیبک، رسانندگی الکتریکی، رسانندگی گرمایی الکترونی، ضریب عامل توان و کمیت بدون بعد ضریب ارزشی ZT، را مورد مطالعه قرار میدهیم. شکل کالف او ب ضریب سیبک (S) و شکل کج و د رسانندگی الکتریکی (σ) در طول راستاهای X و y را برحسب تابعی از دما و در پتانسیل شیمیایی صفر، 0=4 که متناظر با بالاترین نوار ظرفیت نیمرساناها است [16]، بهترتیب برای نانوساختارهای 2B4 و د 24 را نشان میدهد.

مکان پتانسیل شیمیایی (µ) نقش مهمی در خواص ترابردی بازی می کند. مکان µ در ساختار نواری تعیین کننده مشارکت الکترون های نوار ظرفیت و یا رسانش در ترابرد الکترونی است و بنابراین ضریب سیبک و رسانندگی الکتریکی را تحت تأثیر قرار می دهد. می توان با تغییر دادن تعداد الکترون های نوار ظرفیت، پتانسیل شیمیایی را دستکاری کرد. در شکل 6الف و ب نمودار تغییرات ضریب سیبک، ج و د رسانندگی الکتریکی،

برحسب تابعی از راستاهای بلوری و دما بهترتیب برای نانوساختارهای C2B4 و C4B2، رسم شده است. همان طور که مشخص است، بهجز برای ضریب سیبک در محدودهٔ دمایی بین 250 تا 450 کلوین، C_4B_2 خواص ترابردی تقریباً همسانگرد (راستاهای x و y) برای هر دو نانوساختار، در محدودهٔ دمایی نشان داده شده مشاهده می شود. در شکل 6ب ضریب سیبک برای لساختار C_4B_2 در محدودهٔ دمایی بین 250 تا 450 کلوین، افزایش و برای دماهای بالاتر از 450 کلوین کاهش پیدا میکند. این امر معمولاً ناشی از اثر دوقطبی [19، 18] و بهواسطهٔ ماهیت مخالف جریان های ایجاد شده توسط الکترونها و حفرهها در اثر شیب حرارتی میباشد. اثر دوقطبی معمولاً در نیمرساناهایی با گاف نواری باریک (کمتر از 0/5eV) قابل توجه است و منشأ آن برانگیختگی الکترونها از نوار ظرفیت به نوار رسانش و ایجاد حفرهها در نوار ظرفیت در اثر شیب حرارتی میباشد. همچنین، در محدودهٔ دماهای بالا ضرایب سیبک یک روند کاهشی را نشان میدهند که متناظر با افزایش رسانندگی الکتریکی در همین منطقه دمایی، برای هر دو نانوساختار است که با نتایج [20-18] مطابقت دارد.

نکته قابل توجه این است که، مقدار ضریب سیبک C₂B4 از C₄B2 در همهٔ محدودهٔ دمایی بیشتر است. بهطور مشخص، در شکل 6الف و ب، بیشترین مقدار ضریب سیبک برای 230μV/K ،C₂B4 در دمای 250μV/K ،C₄B2 در دمای C2B4 در دمای C2B4 در است. شکل 6ج رسانندگی الکتریکی C2B4 را نشان میدهد به طوری که با افزایش دما مقدار آن از صفر تا 250 kS/m متغیر است. همچنین، در محدودهٔ اما هنگامی که حامل های بار بیشتری در اثر افزایش دما برانگیخته می شوند، افزایش سریعی در رسانندگی

الکتریکی مشاهده می شود. رسانندگی الکتریکی C4B2 در شکل6د، مقادیر بیشتری را نسبت به رسانندگی الکتریکی C2B4 نشان می دهد، به طوری که در محدوده دمایی نشان داده شده، با افزایش دما تقریباً به صورت نطی افزایش می یابد. این امر بواسطه کمتر بودن گاف انرژی ساختار C4B2 از C2B4 می باشد که منجر به افزایش رسانندگی الکتریکی به ازای دماهای پایین می شود و همچنین رسانندگی بالاتر تک لایه C4B2 را می توان به حضور هر دو عامل الکترون و حفره مر تبط



شکل6 الف و ب: نمودار تغییرات ضریب سیبک، ج: و د: رسانندگی الکتریکی در طول راستاهای x و y برحسب تابعی از دما بهترتیب برای نانوساختارهای C₂B4 و C₄B2.

در محاسبات ترابردی بولتزمن در تقریب زمان واهلش، ضریب سیبک، مستقل از زمان واهلش *τ* است، در صورتیکه رسانندگی الکتریکی بهطور خطی وابسته به *τ* است. بهعلاوه، رسانندگی گرمایی الکترونی (κ_e) توسط معادله ویدمان-فرانز (κ_e=LσT) که L ثابت لورنتز است) بیان میشود، بنابراین، این ایز به *τ* وابسته نظر گرفته میشود [20.2]. در شکل 7الف و ب نمودار تغییرات رسانندگی گرمایی الکترونی، برحسب دما بهترتیب برای نانوساختارهای 2044 و که کرسم شده است. همان طور که مشاهده میشود، در محدودهٔ دمایی

بین 300 تا 700کلوین، رسانندگی گرمایی الکترونی C2B4 در مقایسه با C4B2 بسیار کمتر است، و تقریباً تا دمای 700کلوین مقدار صفر را نتیجه میدهد. این نتیجه نشان دهنده پایداری حرارتی بسیار خوب C2B4 نسبت به C4B2 است. از شکل7الف بهراحتی ملاحظه میشود که بهازای دمای بیشتر از 700کلوین، رسانندگی گرمایی الکترونی افزایش سریع پیدا میکند. این رفتار با افزایش رسانندگی الکتریکی نشان داده شده در شکل6ج بهدلیل رابطهٔ متناسب بین رسانندگی الکتریکی و رسانندگی گرمایی الکترونی مطابقت دارد.

مجتبى اشهدي و داود واحدى فخرآباد



اگر رابطه ضریب ارزشی ZT را بهصورت زیر بنویسیم:

$$ZT = \frac{S^2 \sigma T}{\kappa_e} \frac{\kappa_e}{\kappa_e + \kappa_l}$$

رابطه، ZTe=S²oT/Ke مستقل از از زمان واهلش T، و حد بالایی از ضریب ارزشی ترموالکتریک است که مشارکت رسانندگی گرمایی فونونی ناشی از ارتعاشات شبکه را در نظر نمی گیرد. اگر سهم شبکه در رسانندگی گرمایی(Ki) در مقایسه با جمله الکترونی (Ke) ناچیز باشد، zT به ZT نزدیک می شود. در دماهای بسیار پایین، تعداد کمی از الکترونها برانگیخته می شوند که منجر به رسانندگی گرمایی الکترونی کم می شود. بنابراین، ممکن است که رسانندگی گرمایی توسط سهم شبکه بیان شود به این معنی که جمله مربوط به رسانندگی گرمایی فونونی ناشی از ارتعاشات شبکه نقش عمده را در ZT بازی می کند. هنگامی که دما افزایش پیدا می کند، به ویژه برای دماهای بالاتر از دمای

اتاق، الکترون های بیشتری برانگیخته می شوند که منجر به افزایش رسانندگی الکترونی می شود، در حالی که سهم شبکه به دلیل افزایش پراکندگی های فونونی ناشی از ارتعاشات شبکه، کاهش می یابد. بنابراین، همان طور که دما به مقادیر بالاتر افزایش می یابد، نسبت ZTe تخمین خوبی از ZT است.

در شکل های 8، 9، 10 و 11 ضریب سیبک، رسانندگی الکتریکی، ضریب عامل توان و ضریب ارزشی در دماهای مختلف (300 و 600 کلوین) بر حسب تابعی از پتانسیل شیمیایی بهمنظور بهینهسازی عملکرد حرارتی این نانوساختارها، رسم شدهاند. از آنجایی که پتانسیل شيميايي μ=0 در بالاترين نوار ظرفيت اين نانوساختارها انتخاب شده است، پتانسیل شیمیایی مثبت (منفی) متناظر با آلایش نوع n (p) حامل های بار است. مشاهده می شود که در µ=0 مقدار ضریب سیبک در دمای 300 کلوین برای ۲۲65µV/K ،C2B4 و برای است. بنابراین، با توجه بهاینکه 216 μ V/K ،C4B₂ ضريب سيبک مثبت است، هر دو نانوساختار نيمرساناي نوع p هستند. جالب توجه این است که S در محدوده کوچکی در اطراف µ=0 بسیار افزایش می یابد، که نشان دهنده این است که می توان مقدار قابل توجهی از S را از طریق آلایش کم حامل های نوع n یا p بهدست آورد و با نتایج بهدست آمده در [20،22] مطابقت خوبی دارند. همچنین، بیشینه مقدار ضریب سیبک برای هر دو نانوساختار با افزایش دما کاهش پیدا میکند، بهطوری که برای C2B4، شکل الف، از مقدار 1818μV/K در دمای 300 کلوین به مقدار 1818μV/K در دمای 600 کلوین می رسد در حالی که C₄B₂، شکل8ب، مقدار 360µV/K را در دمای 300 کلوین و مقدار 250µV/K در دمای 600 کلوین را نشان می دهد. نمودار رسانندگی الکتریکی هر دو نانوساختار در شکل 9الف و ب در دماهای مختلف 300 و 600 کلوین

رسم شده است. نمودارها تقریباً مقدار مستقل از دما را نشان میدهند. همان طور که مشاهده می شود، با افزایش نوع آلایش (n یا q) رسانندگی الکتریکی افزایش مییابد. بیشینه مقدار رسانندگی الکتریکی در دمای 300 کلوین، در آلایش نوع q حاملها اتفاق می افتد به طوری که برای C2B4 و C4B2 به تر تیب 2340kS/m و Mainer 1312kS/m به دست آمد.



پتانسیل شیمیایی بهترتیب برای نانوساختارهای الف: C2B4 و ب: C4B2، در دماهای 300 و 600 کلوین.



از پتانسیل شیمیایی بهترتیب برای نانوساختارهای الف: C2B4 و ب: C4B2، در دماهای 300 و 600 کلوین.

در شکل10الف و ب نمودار تغییرات ضریب عامل توان برحسب تابعی از پتانسیل شیمیایی بهترتیب برای نانوساختارهای C₂B4 و C₄B2 در دماهای 300 و 600 کلوین، رسم شده است. بدیهی است که |S| بزرگ، منجر بهضریب عامل توان بزرگ برای هر دو نوع آلایش n و q برای هر دو نانوساختار می شود و همچنین آلایش نوع q نتایج بهتری نسبت بهآلایش نوع n را نمایش

میدهد. در جدول2 و 3 قلههای ضریب عامل توان و غلظت حاملهای بار مربوطه برای هر دو نوع آلایش n و p در دماهای 300 و 600 کلوین از اینچنین نانوساختارها نشان داده شده است.



شکل10. الف و ب: نمودار تغییرات ضریب عامل توان برحسب تابعی از پتانسیل شیمیایی بهتر تیب برای نانوساختارهای الف: C2B4 و ب: C4B2. در دماهای 300 و 600 کلوین.

جدول2. قلمهای ضریب عامل توان (PF) و غلظتهای حاملهای بار (N) در هر سانتیمتر مربع برای آلایش نوع n وq پنج ضلعیهای تک لایه 2₂B4 در دمای300 کلوین.

ساختار	300 كلوين					
	نوع n		نوع p			
	PF	Ν	PF	Ν		
C ₂ B ₄	821	37/21×10 ⁺¹²	2234	64/15×10 ⁺¹²		
C ₄ B ₂	1022	12 _/ 03×10 ⁺¹⁴	1906	17,85×10 ⁺¹²		

حمان طور که از شکل 11 مشاهده می شود، مقدار ET_e این ترکیبات در مقایسه با نمودار ضریب عامل توان، تقریباً در محدودهٔ کوچکی از |μ| به بیشینه مقدار خود می رسند. در شکل 11الف و ب نمودار تغییرات ضریب ارزشی بر حسب تابعی از پتانسیل شیمیایی به ترتیب برای نانوساختارهای C₂B4 و C₄B2 در دماهای 300 و برای نانوساختارهای مقده است. مقدار ضریب ارزشی بزرگتری در دمای 300 کلوین برای هر دو نانوساختار

مجتبى اشهدى و داود واحدى فخرآباد

مشاهده میشود، بهطوریکه برای آلایش نوع p حاملها، پنج ضلعیهای تک لایه C2B4 و C4B2

جدول3. قلمهای ضریب عامل توان (PF) و غلظتهای حاملهای بار (N) در هر سانتی متر مربع برای آلایش نوع n و g پنج ضلعیهای تک لایه 22B4 و C4B2 در دمای 600 کلوین.

ساختار	600 كلوين						
	نوع n		نوع p				
	PF	Ν	PF	Ν			
C_2B_4	2080	43,78×10 ⁺¹²	4718	72/68×10 ⁺¹²			
C4B2	730	11 _/ 97×10 ⁺¹⁴	3504	24 _/ 20×10 ⁺¹²			

مقادیر 1/02 و 0/81 را نشان میدهند، که نشان دهندهٔ عملکرد بهتر C2B4 نسبت به C4B2 در دمای اتاق است. مقادیر ضریب ارزشی برای اینچنین نانوساختارها با آنچه که در [20] آمده است، توافق خوبی دارد.



نتيجه گيري

در این مقاله، خاصیتهای الکترونی و ترموالکتریکی نانوساختارهای پنج ضلعی تک لایه C2B4 و C4B2 با استفاده از محاسبات اصول اولیه همراه با نظریهٔ نیمهکلاسیکی ترابردی بولتزمن، مورد مطالعه قرار گرفتند. نتایج، خواص ترموالکتریک برجستهای برای هر دو نانوساختار را نشان میدهند. بهطوریکه می توان https://doi.org/10.1038/s41598-018-20918-9

[6] C. Wang, W. Cui, J. Shao, X. Zhu, X. Lu, Exploration on stability, aromaticity, and potential energy surface of planar $B_nC_2(n=$ 3–8), *Computational and Theoretical Chemistry* **1006** (2013)1 9-30. <u>http://dx.doi.org/10.1016/j.comptc.2012.12.</u> <u>001</u>

[7] S. Kazemi, R. Moradian, Investigation of the electronic, magnetic and optical properties of newest carbon allotrope, *Physica C: Superconductivity and its Applications* **548** (2018) 126-128. https://doi.org/10.1016/j.physc.2018.02.021

[8] B.G. Levi, Simple compound manifests record-high thermoelectric performance, *Physics Today*, **67** (2014) 14–16. https://doi.org/10.1063/PT.3.2404

[9] J. He, M. G. Kanatzidis, V.P. Dravid, High performance bulk thermoelectrics via a panoscopic approach, *Materials Today* **16** (2013)166–176. https://doi.org/10.1016/j.mattod.2013.05.00

<u>https://doi.org/10.1016/j.mattod.2013.05.00</u>

[10] P. Giannozzi, et al., A modular and open-source software project for quantum simulations of materials, *Journal of Physics: Condensed Matter* **21** (2009) 395502-395521. <u>https://doi.org/doi:10.1088/0953-</u> 8984/21/39/395502

[11] J.P. Perdew, K. Burke, M. Ernzerhof, Generalized Gradient Approximation Made
Simple, *Physical Review Letters* **77**(18) (1996) 3865-3868.
<u>https://doi.org/10.1103/PhysRevLett.77.386</u> <u>5</u>

[12] G.K.H. Madsen, D.J. Singh, BoltzTraP. A code for calculating band-structure dependent quantities, *Computer Physics Communications* **175** (2006) 67–71. https://doi.org/10.1016/j.cpc.2006.03.007

[13] G. Ding, G.Y. Gao, K.L. Yao, Thermoelectric performance of half-Heusler

ضرایب سیبک بزرگ، رسانندگیهای گرمایی پایین، ضرایب عامل توان بالا را در اینچنین نانوساختارها بهدست آورد. بنابراین، انتظار میرود که در آینده، نانوساختارهای پنج ضلعی تک لایه 22B4 و C4B2 و نامزدهای بسیار خوبی برای مواد ترموالکتریک با کارایی بالا باشند. علاوه بر این، تک لایه 26B4 در مقایسه با بالا باشند. علاوه بر این، تک لایه 26B4 در مقایسه با خود نمایش میدهد، بهطوریکه مقدار ضریب سیبک و ضریب ارزشی برای نوع q حاملها و در دمای اتاق برای 4024، 264 و 1002 بهدست آمد.

مرجعها

[1] S. Zhang, J. Zhou, Q. Wang, X. Chen, Y. Kawazoe, P. Jena, Penta-graphene: A new carbon allotrope, *Proceedings of the National Academy of Sciences* **112** 8 (2015) 2372-2377.

https://doi.org/10.1073/pnas.1416591112

[2] M. Yagmurcukardes, H. Sahin, J. Kang, E. Torun, F. M. Peeters, and R. T. Senger, Pentagonal monolayer crystals of carbon, boron nitride, and silver azide, *Journal of Applied Physics* **118** 10 (2015) 104303(6). https://doi.org/10.1063/1.4930086

[3] W. Xu, G. Zhang, B. Li, Thermal conductivity of penta-graphene from molecular dynamics study, *Journal of Chemical Physics* **143** 15 (2015) 154703(6). http://dx.doi.org/10.1063/1.4933311

[4] B. Rajbanshi, S. Sarkar, B. Mandal, P. Sarkar, Energetic and electronic structure of penta-graphene nanoribbons, *Carbon* **100** (2016)118-125. https://doi.org/10.1016/j.carbon.2016.01.01

<u>4</u>

[5] D. Qin, P. Yan, G. Ding, X. Ge, H. Song and G. Gao, Monolayer PdSe₂: A promising two-dimensional thermoelectric material, *Scientific Reports* **8** (2018) 2764(8).

156

مجتبى اشهدى و داود واحدى فخرآباد

157

[21] S. Yabuuchi, M. Okamoto, A. Nishide, Y. Kurosaki, J. Hayakawa, Large Seebeck Coefficients of Fe₂TiSn and Fe₂TiSi: First-Principles Study, *Applied Physics Express* **6** (2013) 025504(3). https://doi.org/10.7567/APEX.6.025504

[22] S. Ouardi, G.H. Fecher, B. Balke, X. Kozina, G. Stryganyuk, C. Felser, Electronic transport properties of electron- and hole-doped semiconducting $C1_b$ Heusler compounds: NiTi_{1-x} M_x Sn (M=Sc, V), *Physical Review B* **82** (2010) 085108(9). https://doi.org/10.1103/PhysRevB.82.08510 8 compounds MYSb (M = Ni, Pd, Pt), *Journal* of Physics D: Applied Physics **47** (2014) 385305(5). <u>https://doi.org/10.1088/0022-3727/47/38/385305</u>

[14] Y. Saeed, N. Singh, U. Schwingenschlogl, Superior thermoelectric response in the 3R phases of hydrated Na_xRhO₂, *Scientific Reports* **4** (2014) 4390(5). <u>https://doi.org/10.1038/srep04390</u>

[15] N.F. Hinsche, et al., Thermoelectric transport in Bi₂Te₃/Sb₂Te₃ superlattices, *Physical Review B* **86** (2012) 085323(13). https://doi.org/10.1103/PhysRevB.86.08532 <u>3</u>

[16] G. Shi, E. Kioupakis, Quasiparticle band structures and thermoelectric transport properties of *p*-type SnSe, *Journal of Applied Physics* **117** (2015) 065103(10). https://doi.org/10.1063/1.4907805

[17] S. Kazemi, R. Moradian, New monolayer penta-nanostructures: First-principles calculations, Journal of Research on Many body Systems **9** (2019)169-178. http://dx.doi.org/10.22055/jrmbs.2019.1459 8

[18] J.J. Gong, A.J. Hong, J. Shuai, L. Li, Z.B. Yan, Z.F. Ren, J.-M. Liu, Investigation of the bipolar effect in the thermoelectric material $CaMg_2Bi_2$ using a first-principles study, *Physical Chemistry Chemical Physics* **18** (2016) 16566-16574. https://doi.org/10.1039/C6CP02057G

[19] S. Lin, W. Li, Z. Chen, J. Shen, B. Ge,
Y. Pei, Tellurium as a high-performance elemental thermoelectric, *Nature Communications* 7 (2016) 10287(6). https://doi.org/10.1038/ncomms10287

[20] G. Ding, G. Gao, K. Yao, High-efficient thermoelectric materials: The case of orthorhombic IV-VI compounds, *Scientific Reports* **5** (2015) 9567(7). https://doi.org/10.1038/srep09567