



دانشگاه پیام نور استان تهران

مرکز تهران شرق

دانشکده فیزیک

پایان نامه برای دریافت درجه کارشناسی ارشد

در رشته فیزیک گرایش حالت جامد

بررسی ترابرد الکتریکی در لایه گرافین در تقریب فاز اتفاقی

دانشجو:

منصوره نوروژی

استاد راهنما:

دکتر محمدرضا جعفری

استاد مشاور:

دکتر علیرضا صفارزاده

بهمن ماه ۱۳۹۱

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

اینجانب منصوره نوروزی. دانشجوی ورودی سال ۱۳۸۸. مقطع کارشناسی ارشد

رشته فیزیک (حالت جامد) گواهی می‌نمایم چنانچه در پایان نامه خود از فکر، ایده و نوشته دیگری بهره گرفته‌ام با نقل قول مستقیم یا غیرمستقیم منبع و ماخذ آن را نیز در جای مناسب ذکر کرده‌ام. بدیهی است مسئولیت تمامی مطالبی که نقل قول دیگران نباشد بر عهده خویش می‌دانم و جوابگوی آن خواهم بود.

دانشجو تأیید می‌نماید که مطالب مندرج در این پایان نامه (یا رساله) نتیجه تحقیقات خودش می‌باشد و در صورت استفاده از نتایج دیگران مرجع آن را ذکر نموده است.

نام و نام خانوادگی دانشجو:

منصوره نوروزی

تاریخ و امضاء:

اینجانب منصوره نوروزی دانشجوی ورودی سال ۱۳۸۸. مقطع کارشناسی ارشد رشته فیزیک (حالت جامد). گواهی می‌نمایم چنانچه براساس مطالب پایان‌نامه خود اقدام به انتشار مقاله، کتاب، و... نمایم ضمن مطلع نمودن استاد راهنما، با نظر ایشان نسبت به نشر مقاله، کتاب، و... و به صورت مشترک و با ذکر نام استاد راهنما مبادرت نمایم.

نام و نام خانوادگی دانشجو:

منصوره نوروزی

تاریخ و امضاء:

(کلیه حقوق مادی مترتب از نتایج مطالعات، آزمایشات و نوآوری ناشی از تحقیق موضوع این پایان نامه متعلق به دانشگاه پیام نور می باشد.)

تقدیم به:

پدر و مادر و همسر مهربانم

و مانای عزیزم

قدردانی و تشکر

شکر و سپاس فراوان از پروردگار مهربان که توفیق تهیه این پایان نامه را با همیاری اساتید ارجمند بر من منت نهاد.

با تشکر ویژه و سپاس فراوان از اساتید ارجمند آقایان دکتر محمدرضا جعفری و دکتر علیرضا صفارزاده و دکتر بهرام بهرامی که در تهیه و ارایه این پایان نامه کمکهای شایان و قابل توجهی به من نمودند و همواره یاریگر اینجانب بودند. امیدوارم خداوند مهربان با لطف بیکران خود همواره یاریگرشان در تمامی مراحل زندگیشان باشد.

از آقای دکتر علی اصغر شکری نیز که با راهنمایی های ارزنده شان مرا یاری فرمودند تشکر و قدردانی می نمایم. لطف خدا رهنمون راهش باد.

در پایان از خانواده خود که همواره در تمام مدت تحصیل مرا یاری نمودند بسیار تشکر می نمایم.

چکیده

ما در این رساله پدیده ترابرد در گرافین تک لایه در حضور مراکز بار ناخالصی از لحاظ تئوری مورد بررسی قرار دادیم. از تئوری ترابرد بولتزمن و تقریب زمان واهلش برای بدست آوردن هدایت در چگالی های مختلف ناخالصی و الکترون کمک گرفتیم. اثر استتار حاملهارا به کمک تابع دی الکترونیک استاتیک تقریب فاز اتفاقی وارد مساله کردیم و نقش ثابت دی الکترونیک زیر لایه گرافین در تعیین مقدار هدایت سیستم تک لایه در نظر گرفته شد. نتیجه این که محاسبه نشان داد که هدایت سیستم گرافین تک لایه با بزرگتر شدن زیر لایه بزرگتر می شود.

کلیدواژه: گرافین تک لایه, هدایت, معادله ترابرد بولتزمن, تقریب فاز اتفاقی

فصل اول:

گرافین و ساختار آن

۲	۱-۱- مقدمه
۳	۲-۱- ویژگیهای گرافین
۵	۳-۱- روش ساده تهیه گرافین
۵	۴-۱- ساختار گرافین
۸	۵-۱- نتیجه گیری

فصل دوم :

بررسی گرافین به عنوان یک گاز الکترونی دو بعدی

۱۰	۱-۲- مقدمه
۱۰	۲-۲- فرمیون دیراک
۱۲	۳-۲- هامیلتونی و نوارهای انرژی در گرافین
۱۶	۴-۲- پارامترهای مهم در گرافین
۱۶	۲-۴-۱- چگالی حالت
۱۷	۲-۴-۲- پارامتر برهم کنش RS
۱۸	۵-۲- تابع پاسخ در نظریه بس ذره ای
۲۱	۶-۲- تقریب فاز اتفاقی RPA

فصل سوم:

پراکندگی از ناخالصی

۲۳	مقدمه
۲۳	۱-۳- مدل درود
۲۴	۲-۳- پراکندگی حامل ها
۲۵	۳-۳- آهنگ گذار

۳۰ ۳-۴- زمان واهلش تكانه
۳۱ ۳-۵- پتانسيل ناخالصي هاي يونيزه شده
۳۳ ۳-۶- تقريبن زمان واهلش
۴۱ ۳-۷- انواع ناخالصي
۴۶ ۳-۸- ميانگين ترابردي زمان واهلش

فصل چهارم:

جمع بندي و نتيجه گيري

۴۸ ۴-۱- مقدمه
۴۸ ۴-۲- محتوا
۴۸ ۴-۲-۱- جمع بندي
۵۰ ۴-۲-۲- نوآوری
۵۳ ۴-۲-۳- پيشنهاداتي براي ادامه كار
۵۳ ۴-۲-۴- جنبه كاربردي پايان نامه
۵۴ پيوست ها
۵۵ مراجع

فهرست شکل ها

صفحه	عنوان
۳	شکل (۱-۱): آلوتروپ کربن.....
۳	شکل (۲-۱): تک لایه های گرافین
۴	شکل (۳-۱): تبدیل گرافیت به گرافین.....
۵	شکل (۴-۱): ابزار مورد نیاز تهیه گرافین به روش ساده.....
۶	شکل (۵-۱): بردارهای بسیط و بردارهای نزدیکترین همسایه
۷	شکل (۶-۱): بردارهای شبکه وارون b_1 و b_2 قسمت A ساختار نواری گاز الکترونی دو بعدی، قسمت C ساختار نواری شکل (۱-۲-الف): در قسمت A ساختار نواری گاز الکترونی دو بعدی، قسمت C ساختار نواری
۱۱	گرافین.....
۱۲	شکل (۱-۲-ب) حرکت الکترون در گرافین.....
۱۵	شکل (۲-۲): ساختار نواری گرافین در منطقه ی بریلوین
۱۵	شکل (۳-۲): تک نقطه تلاقی نوارهای انرژی ذرات باردار در فضای فاز، که به نقطه دیراک معروف است.....
۱۷	شکل (۴-۲): چگالی حالت گرافین بر حسب انرژی.....
۲۵	شکل (۱-۳): برهمکنش بسته موج با پتانسیل
۳۰	شکل (۲-۳): نمایش تکانه.....
۴۰	شکل (۳-۳): سیستم مختصات نمایش دهنده فرآیند پراکندگی. تکانه حامل فرودی p ، تکانه حامل پراکنده شده p و نیرو f می باشد.....
۴۲	شکل (۴-۳): زاویه بین تکانه فرودی و پراکنده شده.....

فهرست نمودارها

صفحه	عنوان
نمودار (۱-۶): رسانندگی بر حسب چگالی برای سه ماده هوا و SiO_2 و SiC روی گرافین با زیر لایه ثابت SiO_2 ۵۱	
نمودار (۲-۴): رسانندگی بر حسب موقعیت بار ناخالصی (d) برای چگالی‌های مختلف ۵۲	

فهرست علائم اختصاری

\mathbf{a}_1	بردار پایه.....
\mathbf{b}_1	بردار شبکه وارون.....
\mathbf{e}_1	بردار نزدیکترین همسایه.....
ϑ	سرعت.....
H_{TB}	هامیلتونی.....
$g(E)$	چگالی حالت.....
r_s	پارامتر برهم کنش.....
k	ثابت دی الکترونیک زیر لایه ایموثر.....
ϵ_1	ثابت دی الکترونیک زیر لایه.....
Φ_{ind}	پتانسیل قطبش القایی.....
Φ_{ext}	پتانسیل خارجی.....
ϵ	تابع پاسخ دی الکترونیک.....
k'_0	آهنگ پراکندگی از k_0 به $s(k, k'_0)$
$\tau(k_0)$	زمان واهلش تکانه.....
$f(r, k, t)$	تابع توزیع.....
$\mu(T, n)$	پتانسیل شیمیایی دمای محدود.....
$V^{(\alpha)}(q, d)$	عناصر ماتریسی پتانسیل پراکندگی بین یک الکترون و ناخالصی برای برهم کنش کولنی.....
$\epsilon(q)$	تابع دی الکترونیک استاتیکی استتار (پوششی) در تقریب RPA
q_s	بردار موج موثر گرافین دو بعدی.....

فصل اول:
گرافین و ساختار آن

در این بحث با پیشینه گرافین و ساختار آن آشنا خواهیم شد.

۱-۱- مقدمه

کربن یکی از مهمترین عناصر در جدول تناوبی است. کربن عنصر اصلی حیات در زمین است به طوری که تمامی موجودات زنده از ترکیبات آلی (کربنی) تشکیل یافته اند. کربن علاوه بر فراهم کردن امکان حیات با قابلیت ایجاد نانو ساختارهای هندسی مختلف جایگاه خود را به عنوان عنصری موثر در پیشرفت علم و صنعت مسلم نموده است.

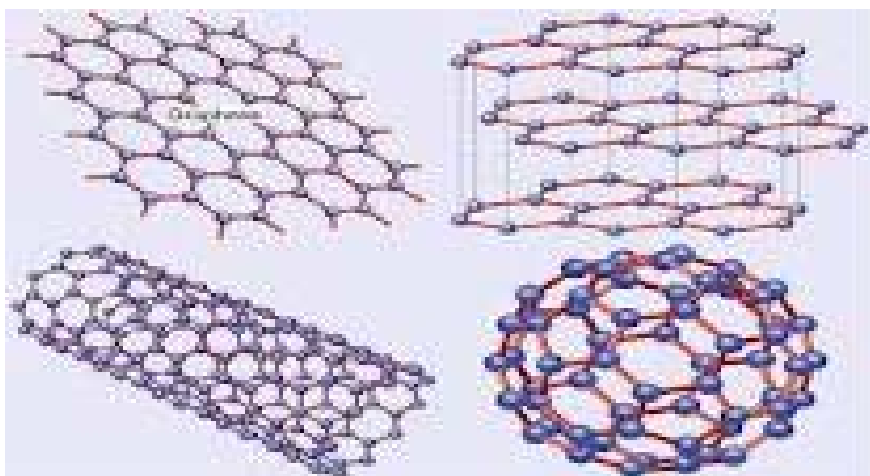
ساختارهایی از قبیل الماس و گرافیت (شکل (۱-۱)) سالهاست مورد استفاده بشریت بوده و بعضی دیگرمانند نانولوله ها (شکل (۱-۱)) و فولرین ها (شکل (۱-۱)) در سالهای اخیر کشف و استفاده از آنها تحقق یافته است. شکل دو بعدی کربن گرافین^۱ (شکل (۱-۱)) نامیده می شود و ممکن است بهترین آلوتروپ قابل مطالعه کربن از لحاظ نظری باشد.

گرافین تک لایه برای اولین بار در سال ۲۰۰۴ توسط گروه نووسلف^۲ تولید و گزارش شد و اولین بار در اواخر سال ۲۰۰۴ به روش مکانیکی از گرافیت جدا شد. در واقع گرافین از مدت‌ها قبل ساخته شده بود ولی چند دلیل سبب شدند که این ماده کشف نشود. اول اینکه مشاهده این ماده خیلی نازک خیلی سخت بود. دوم اینکه مرمین و ویگنر اثبات کرده بودند که ماده دو بعدی نمیتواند نظم بلند برد داشته باشد [۱۹۶۸^۳ مرمین] در حقیقت ادعای آنها بر این بود که با کاهش ضخامت لایه، دمای ذوب آن ماده کاهش پیدا می کند و این موضوع باعث ناپایدار شدن یک سیستم بلوری و جزیره ای شدن و نهایتاً از هم پاشیده شدن سیستم دو بعدی می شود. به همین دلیل در طول این زمان سیستم تک لایه اتمی عملاً بخشی از ساختار سه بعدی در نظر گرفته می شده که با روی هم قرار گرفتن این لایه ها ساخته می شوند. گرافین اولین ماده دو بعدی است. گرافین (یا به طور دقیق گرافین تک لایه) یک صفحه دو بعدی از اتم های کربن در یک شبکه لانه زنبوری است. همان طور که در شکل (۱-۲) می بینیم تک لایه های گرافین مانند سرزمینهای پهن می باشند و حاملهای متحرک لزوماً محدود در این لایه دو بعدی هستند. در این شکل لایه گرافین به شکل تخت (حالت ایده آل) و شکل موج دار (حالت عادی) را نشان می دهد.

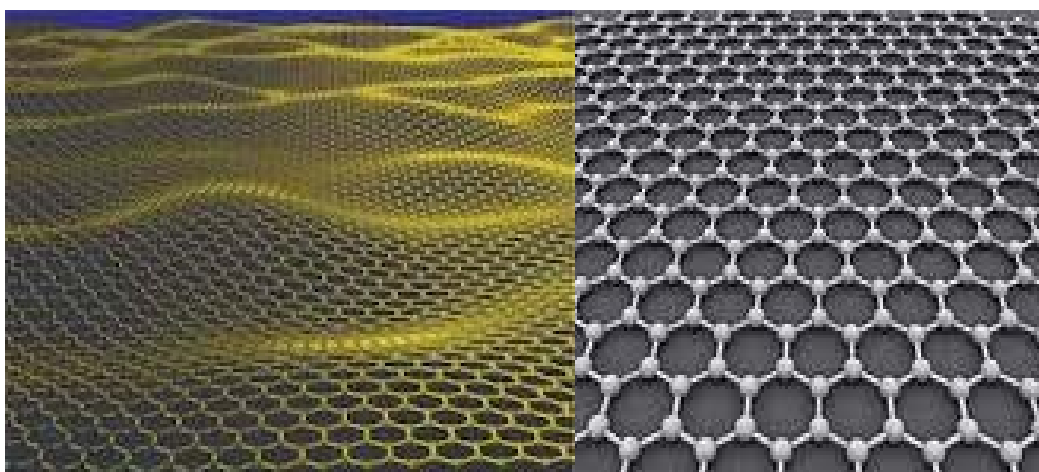
¹ Graphene

² Novoselov

³ Mermin



شکل (۱-۱): آلوتروپ کربن.

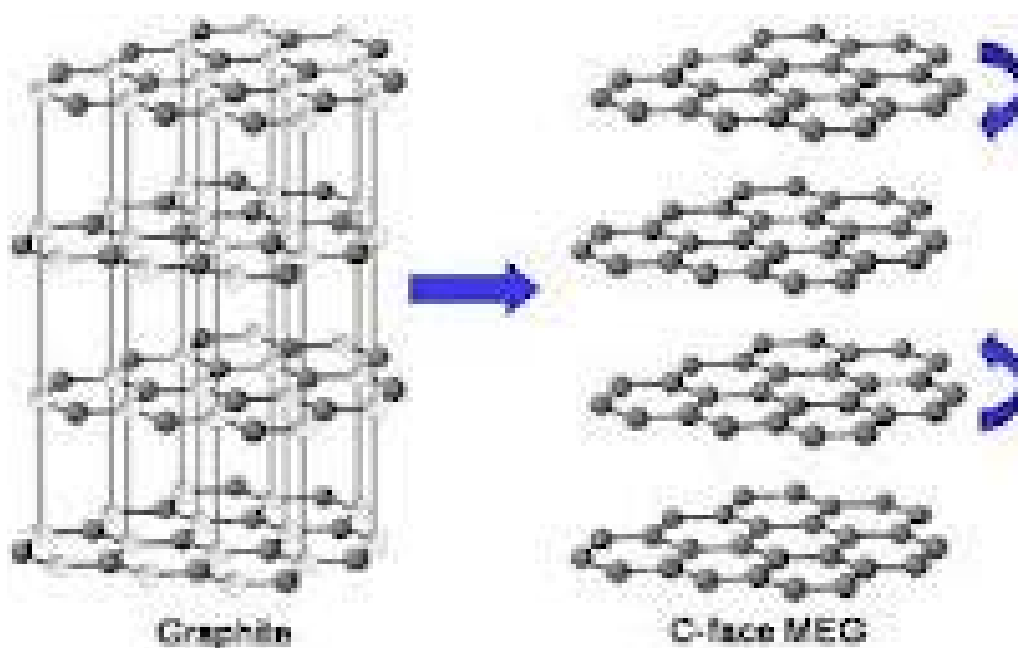


شکل (۲-۱): تک لایه های گرافین

۲-۱- ویژگیهای گرافین

گرافین دارای ویژگیهای بسیار جالبی می باشد به همین دلیل توجه بسیاری از دانشمندان و محققان را به سوی خود جذب کرده است. این ویژگیها شامل ویژگی های الکتریکی، ویژگیهای مکانیکی و رسانندگی الکتریکی و رسانندگی گرمایی، چگالی بالا و تحرک پذیری حامل های بار، رسانندگی اپتیکی و... می باشند. در باره ویژگیهای مکانیکی می توان گفت که این ماده خیلی مقاوم در برابر فشار

است و می تواند فشار زیادی را تحمل کند. همچنین به خاطر ساختار گرافین یک نیمه رسانا با گاف انرژی صفر می باشد که اگر تحت ولتاژ ورودی¹ قرار گیرد به فلز تبدیل می شود. در گرافیت هر کدام از اتم های چهار ظرفیتی کربن، با سه پیوند کووالانسی به سه اتم کربن دیگر متصل شده اند و یک شبکه گسترده را تشکیل داده اند. این لایه خود بر روی لایه ای کاملاً مشابه قرار گرفته است و به این ترتیب، چهارمین الکترون ظرفیت نیز تشکیل یک پیوند شیمیایی داده است، اما پیوند این الکترون چهارم، از نوع پیوند واندروالسی است که پیوندی ضعیف است. به همین دلیل لایه های گرافیت به راحتی بر روی هم سر می خورند و می توانند در نوک مداد به کار روند. گرافین ماده ای است که در آن تنها یکی از این لایه های گرافیت وجود دارد و به عبارتی چهارمین الکترون پیوندی کربن، به عنوان الکترون آزاد باقی مانده است. همانطور که در شکل (۳-۱) می بینیم گرافین به طور ساده یک لایه دو بعدی از اتم های کربن و پوسته ای از یک گرافیت ساده (باحذف ملایم بعد سوم) است.



شکل (۳-۱): تبدیل گرافیت به گرافین

¹ Gate : v_g

۳-۱) روش ساده تهیه گرافین

تکه‌ای کوچک از ماده‌ی مهم گرافین را می‌توان در چند ثانیه تولید کرد. ابتدا باید نواری چسبناک را روی تکه‌ای از گرافیت فشرده و سپس آنرا به قطعه نازکی از جنس سیلیکون بسیار خالص که به عنوان زیر لایه استفاده می‌شود چسبانند. پس از جداکردن این نوار چسبناک، پوسته‌ای نقره‌ای رنگ به دست می‌آید که به شکل نقاطی روی سطح زیر لایه سیلیکونی را پوشانده است. این پوسته، ورقه‌هایی از جنس کربن با ساختار لانه‌زنبوری و ضخامتی در حدود ابعاد اتم است که با نام "گرافین" شناخته می‌شود. اما ضخامت گرافیت بدست آمده توسط این روش برابر با ۱۰ نانو متر است که تقریباً برابر با ۳۰ لایه گرافین تک لایه است. لایه‌های گرافینی از ۵ تا ۱۰ لایه را به نام گرافین کم لایه و بین ۲۰ تا ۳۰ لایه را به نام گرافین چند لایه، گرافین ضخیم و یا نانو بلورهای نازک گرافیتی، می‌نامند.



شکل (۱-۴): ابزار مورد نیاز تهیه گرافین به روش ساده

۴-۱- ساختار گرافین

ساختار لانه زنبوری می‌تواند به عنوان یک شبکه مثلثی با پایه‌هایی از دو اتم A, B مطابق شکل (۱-۱) در هر سلول واحد با بردار موج دو بعدی در نظر گرفته شود (شبکه ۶ ضلعی براوه نیست ولی می‌توان آن را به صورت دو زیر شبکه ی مثلثی براوه A, B توضیح داد). این امر منجر به ایجاد منطقه بریلوئنی با دو نقطه k و k' (مطابق شکل (۱-۵)) می‌شود. این دو نقطه به عنوان نقاط دیراک شناخته می‌شوند. در این ساختار نزدیکترین فاصله کربن - کربن $1/42$ آنگستروم می‌باشد، اما طول بردارهای شبکه بسیط (بردارهای a_1 و a_2 در شکل (۱-۴)) $2/46$ آنگستروم می‌باشند.

بردارهای شبکه در گرافین عبارتند از [2011سرما]:

$$\mathbf{a}_1 = \left(\frac{a}{2}\right)(\sqrt{3}, 3)$$

$$\mathbf{a}_2 = \left(\frac{a}{2}\right)(-\sqrt{3}, 3)$$

که در آن $a = 0.142nm$ فاصله میان اتمهای کربن می باشد.

وبردارهای شبکه وارون مطابق شکل (۱ - ۵) عبارتند از:

$$\mathbf{b}_1 = (2\pi/3\sqrt{3}a \text{ و } 2\pi/3a)$$

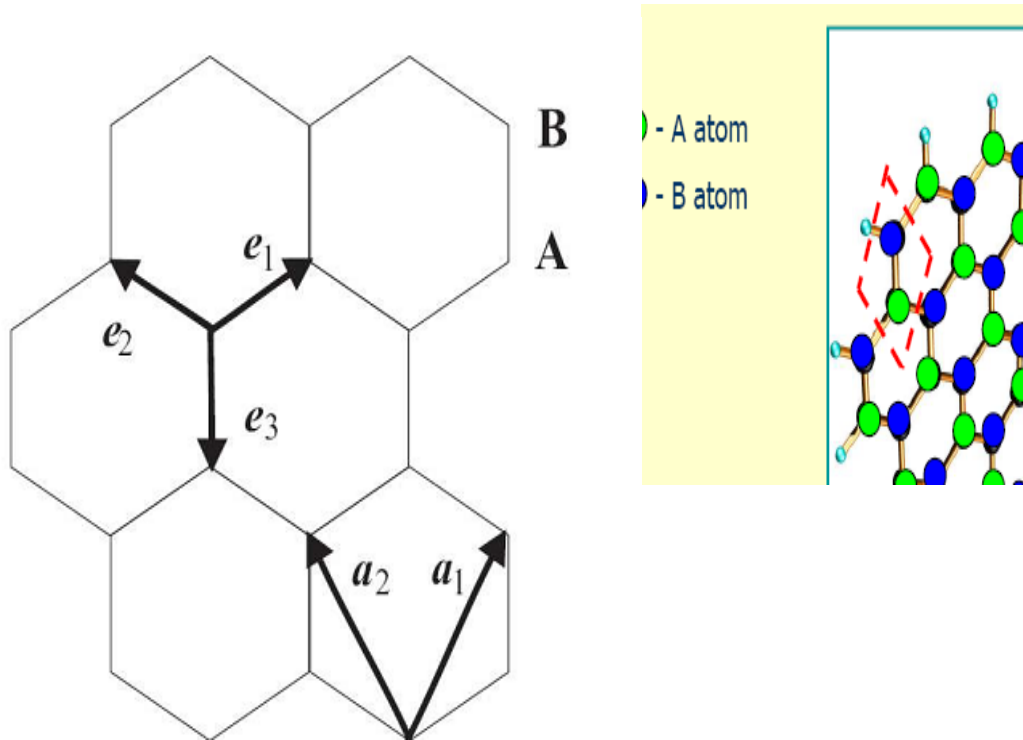
$$\mathbf{b}_2 = (-2\pi/3\sqrt{3}a \text{ و } 2\pi/3a)$$

وسه بردار نزدیکترین همسایه مطابق شکل (۱ - ۵) عبارتند از [3]:

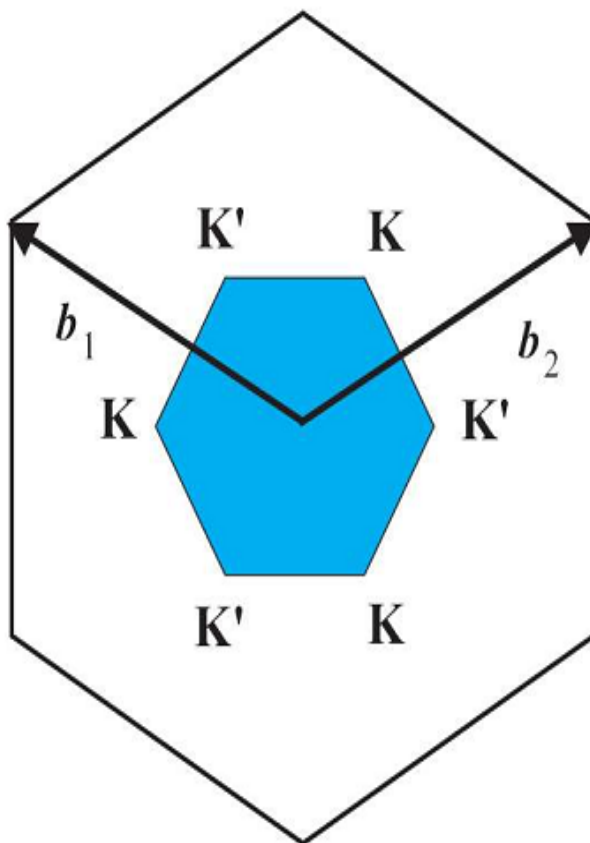
$$\mathbf{e}_1 = \frac{a}{2}(\sqrt{3}, 1)$$

$$\mathbf{e}_2 = \frac{a}{2}(-\sqrt{3}, 1)$$

$$\mathbf{e}_3 = a(0, -1)$$



شکل (۱-۵): بردارهای بسیط و بردارهای نزدیکترین همسایه



شکل (۱-۶): بردارهای شبکه وارون b_1 و b_2 قسمت هاشور خورده منطقه بریلوئن

گوشه ها معادل منطقه بریلوئن هستند که نقاط دیراک نامیده می شوند. این گوشه های دیراک در ترابرد الکتریکی گرافین خیلی مهم هستند. الکترونهای گرافین در نزدیکی انرژی فرمی دارای پاشندگی انرژی بدون جرم دو بعدی، توصیف شده توسط مخروط دیراک، می باشند. [سرما^۱ 2011]

¹ Sarma