



پایان نامه کارشناسی ارشد رشتهی فیزیک گرایش ماده چگال

گروه فيزيک

بررسی اثر پارامتر نظم غیر قراردادی برخواص ترابردی اتصالات نرمال-فرومغناطیس- ابررسانا پایهی گرافینی

استاد راهنما: دکتر غلامرضا راشدی

پژوهشگر:

فاطمه ميرمجربيان

بهمن ماه ۱۳۹۰

کلیه حقوق مادی مترتب بر نتایج مطالعات، ابتکارات و نوآوریهای ناشی از تحقیق موضوع این پایان نامه متعلق به دانشگاه اصفهان است.



دانشگاه اصفهان دانشكده علوم گروه فيزيک

پایاننامهی کارشناسی ارشد رشتهی فیزیک گرایش ماده چگال خانم فاطمه ميرمجربيان تحت عنوان

بررسی اثر پارامتر نظم غیر قراردادی برخواص ترابردی اتصالات نرمال-فرومغناطیس- ابررسانا پایهی گرافینی

در تاریخ پنجم بهمن ماه ۱۳۹۰ توسط هیأت داوران زیر بررسی و با درجه علم م به تصویب نهایی رسید.



۲- استاد داور داخل گروه دکتر حشمت الله یاوری با مرتبهی علمی دانشیار

۳- استاد داور خارج از گروه دکتر پرویز کاملی با مرتبه علمی دانشیار

امضا

امضای مدیر گروه partment of Physic

این اندک را پی

به دریای مهربانی و سخاوت مادر م

... تقديم مي تائم .

پس از آنکه در سال ۲۰۰۴ تک لایه دو بعدی گرافین در آزمایشگاه ساخته شد، توجه دانشمندان به بررسی ویژگیهای این ماده معطوف گردید. القای خواص ابررسانایی و فرومغناطیسی بوسیله اثر مجاورت در گرافین، موجب شد تا زمینهی مناسبی برای مطالعه ویژگیهای ترابردی اتصالات پایه-گرافینی شامل ابررسانا، فرومغناطیس و عادی (گرافین در حالت عادی) پدید آید. همچنین مقاومت مغناطیسی غول آسا، GMR، پدیده دیگری است که کشف آن در اواخر قرن گذشته، موجب پیشرفت در تکنولوژی ساخت حافظههای مغناطیسی، حسگرها و ظهور صنعت اسپینترونیک شد.

در این پایان نامه ویژگیهای ترابردی اتصالات گرافینی با استفاده از معادله یدیراک – بوگلیوبوف – دوژن و رهیافت بلاندر – تینکهام –کلاپویچ مطالعه شده است. پیکربندیهای موازی و پادموازی ساختار فرومغناطیس – عادی – فرومغناطیس پایه یگرافینی(FNF) مورد بررسی تحلیلی قرار گرفته و اثر جهت گیری موازی و پاد موازی میدان تبادلی فرومغناطیس، ضخامت ناحیه ی عادی و دما روی رسانش بار، اسپین و حرارت مطالعه شده است. نتایج بررسی مقاومت مغناطیسی غول آسا (GMR) به خوبی نشان دهنده تفاوت رسانش حالتهای موازی و پادموازی است، همچنین برای نخستین بار مقاومت مغناطیسی غول آسا حرارتی و اسپینی معرفی شده است. در ادامه، ساختار فرومغناطیس – ابررسانا با گاف d-wave مورد بررسی قرار گرفته و اثر چرخش پارامتر نظم بر روی خواص ترابردی این ساختار بررسی شده است. گرافین است.

کلید واژهها: گرافین، رسانش دیفرانسیلی بار، رسانش دیفرانسیلی اسپین، رسانش دیفرانسیلی حرارت، شیر اسپینی، مقاومت مغناطیسی غول آسا

چکیدہ:

لب	مطا	ست	فهر

صفحه	عنوان
	فصل اول: گرافین
۱	۱-۱ کربن و دگرشکلهای آن سیسیسی
٣	۱-۲ بررسی پایداری و روشهای ساخت گرافین
۶	۱-۳ ساختار شبکه و بیناب انرژی گرافین
۱۳	۱-۴ دستوارگی در گرافین
۱۳	۱-۵ پارادوکس کلاین
14	۱-۶ نتیجهگیری

فصل دوم: ابررساناهای متعارف و نامتعارف

۲–۱ مقدمه	18
۲-۲ زوج کوپر	۱۸
۲-۳ اندازهی زوج کوپر	۲۱
۲-۴ نظریهی BCS تعمیم یافته و گاف انرژی	۲۱
۲-۵ نمونههایی از تابع گاف	74
۲-۶ نتیجهگیری	۲۵

فصل سوم: رهيافت بلاندر -تينكهام -كلاپويچ (BTK)

79	٣-١ مقدمه
77	٣-٢ معادلات بوگليوبوف-دوژن
۲۸	۳-۳ تقريب شبه كلاسيك و بازتاب آندريو
۳.	۴-۳ رهيافت بلاندر-تينكهام-كلاپويچ (BTK) براي اتصال فلز عادي-ابررسانا

صفحه

۳١	۳–۴–۱ توابع موج در ناحیهی عادی
٣٢	۳-۴-۲ توابع موج در ناحیهی ابررسانا
٣٣	۳-۴-۳ شرایط مرزی و ضرایب ماتریس پراکندگی
۳۵	۳-۴-۴ ضرایب بازتاب و عبور در تقریب آندریو
۳۸	۳-۴-۵ جریان و رسانش
4.	۵-۳ نتیجه گیری

فصل چهارم: ویژگیهای ترابردی اتصالات گرافینی

'-۱ مقدمه
۲-۲ نانونوارهای گرافینی و ترابرد پروازی
۲-۳ بازتاب آندریو در گرافین
۲-۴ اتصال گرافینی ابررسانا- عادی
۴-۴-۱ معادلهی دیراک-بوگلیوبوف-دوژن (DBdG)
۴–۴–۲ ویژه توابع (شبه اسپینورهای) ناحیه ابررسانا
۴–۴–۳ ویژه توابع (شبه اسپینورهای) ناحیه عادی
۴-۴-۴ شرایط مرزی و ضرایب بازتاب
۴-۴-۵ رسانش الکترونی در یک اتصال N-S
۱۵-۵ اتصال گرافینی فرومغناطیس-عادی-فرومغناطیس
۴–۵–۱ مقاومت مغناطیسی غول آسا (GMR)
۴–۵–۲ پیکربندی فرومغناطیس-عادی-فرومغناطیس
۴–۵–۳ویژه اسپینورها و احتمال عبور در ساختار گرافینی FNF

صفحه

۶.	۴-۵-۴ رسانش الکتریکی، اسپینی و حرارتی در ساختار گرافینی FNF
۶٩	۴-۴ اتصال گرافینی ابررسانا (d-wave) –فرومغناطیس
٧٠	۴–۶–۱ ویژه اسپینورها در ساختار گرافینی Fd
۷١	۴–۶-۲ احتمال بازتاب آندریو و بازتاب عادی در اتصال گرافینی Fd
۷۲	۴-۶-۴ رسانش الکتریکی و اسپینی در اتصال گرافینی Fd
۷۵	۴-۷ نتیجه گیری
۷۷	منابع و مآخذ

شكلها	ٍست	فهر
-------	-----	-----

فحه	عنوان
۳	شکل(۱-۱) ساختار بلوری دگرشکلهای کربن
۶	شکل(۱-۲) گرافین تولید شده به روشهای مختلف
۷	شکل(۱–۳) اوربیتال هیبریدی sp² اتم کربن
۸	شکل(۱-۴) ساختار بلوری و شبکه گرافین
١٢	شکل(۱–۵) ساختار نواری و شبکه وارون گرافین
۲٩	شکل(۳–۱) بازتاب آندریو در اتصال فلز عادی-ابررسانا
۲۹.	شکل(۳–۲) بازتاب آندریو در مرز فلز عادی-ابررسانا و بازتاب آینهای در مرز فلز عادی-عایق
۳۰	شکل(۳-۳) ساختار تک اتصالی فلز عادی-ابررسانا
۳۷	شکل(۳–۴) حالت مرز ایدهآل در اتصال N-S
۳۸	شکل(۳-۵) احتمال بازتابهای آندریو و عادی بر حسب انرژی در مرز N-S
4.	شکل(۳-۶) نمودار جریان- ولتاژ اتصال N-S با استفاده از رهیافت BTK
47	شکل(۴-۱) برانگیختگیهای الکترون و حفره در ساختار نواری گرافین
44	شکل(۴-۲) بازتاب آندریو آینهای و بازگشتی در گرافین
44	شکل(۴-۳) رابطهی پاشندگی در گرافین
۵١	شکل(۴-۴) احتمال بازتاب آندریو و احتمال بازتاب عادی در اتصال گرافینی N-S
۵۳	شکل(۴-۵) رسانش دیفرانسیلی اتصال N-S
۵۵	شکل(۴-۶) اندازه گیری مقاومت مغناطیسی چند لایهایها توسط فرت و گرونبرگ
۵۶	شکل(۴–۷) شیر اسپینی
۵۷	شکل(۴–۸) چگالی حالتها در ساختار FNF
۵۷	شکل(۴–۹) نمایی از ساختار FNF گرافینی
۶۲ .	شکل(۴-۱۰) احتمال عبور شبه ذرات الکترون-گونه در ساختار FNF

97	شکل(۴–۱۱) احتمال عبور بر حسب زاویهی تابش
۶٣	شکل(۴–۱۲) رسانش الکتریکی ساختار FNF بر حسب اندازه میدان تبادلی فرومغناطیس سیسیسی
۶۳ .	شکل(۴–۱۳) رسانش اسپینی ساختار FNF بر حسب اندازه میدان تبادلی فرومغناطیس
۶ ۴	شکل(۴-۴) رسانش حرارتی ساختار FNF بر حسب اندازه میدان تبادلی فرومغناطیس
۶۵	شکل(۴–۱۵) رسانش الکتریکی و اسپینی ساختار FNF بر حسب ضخامت ناحیهی عادی
۶۵	شکل(۴-۱۶) رسانش حرارتی ساختار FNF بر حسب ضخامت ناحیهی عادی
9 9	شکل(۴–۱۷) رسانش حرارتی ساختار FNF بر حسب دما
9 9	شکل(۴–۱۸) احتمال عبور در ساختار FNF بر حسب ضخامت ناحیهی عادی
۶۷	شکل(۴–۱۹) احتمال عبور الکترونهای اسپین پایین در ساختار FF
۶۷	شکل(۴-۲۰) احتمال عبور الکترونهای اسپین بالا در ساختار FF
۶٨	شکل(۴–۲۱) رسانش الکتریکی ساختار FF بر حسب انرژی تبادلی سیسیسیسیسیسیسیسی
۶٨	شکل(۴-۲۲) رسانش اسپینی ساختار FF بر حسب انرژی تبادلی
۶٩	شکل(۴-۲۳) رسانش حرارتی ساختار FF بر حسب انرژی تبادلی سیسیسیسیسیسیسیسی
٧٠	شکل(۴-۴) ساختار گرافینی Fd
۲۲	شکل(۴–۲۵) احتمال بازتابهای عادی و آندریو در اتصال Fd بر حسب زاویهی چرخش گاف
۷۳	شکل(۴-۲۶) احتمال بازتابهای عادی و آندریو در اتصال Fd بر حسب انرژی برانگیختگی
۷۴	شکل(۴-۲۷) رسانش الکتریکی اتصال Fd بر حسب انرژی برانگیختگی سیسیسیسیسیسیسی
٧۴	شکل(۴–۲۸) رسانش اسپینی اتصال Fd بر حسب انرژی برانگیختگی
۷۵	شکل(۴–۲۹) رسانش اسپینی اتصال Fd بر حسب انرژی تبادلی

پیشگفتار

ساختار دو بعدی کربن، گرافین، صفحهای تخت از اتمههای کربن است که در آرایشی شش ضلعی در کنار یکدیگر واقع شدهاند و در سال ۲۰۰۴ امکان ساخت آزمایشگاهی آن بوسیلهی روش تورق میکرومکانیکی فراهم شد. این روش که امکان ساخت غشایی با ضخامت تک اتمی را فراهم آورد نقطهی عطفی در فناوری نانو است. گرافین، پس از کشف روش ساخت و مشاهده، بواسطهی ویژگیهای منحصر بفرد الکتریکی و مکانیکی خود مورد توجه دانشمندان فیزیک، شیمی و الکترونیک واقع شد، این ماده زیر بنای ساخت فولرینها و نانولولههای کربنی است و ویژگیهای خاص نانولوله-های کربنی ناشی از آن است.

از آنجایی که در نزدیک سطح فرمی گرافین رابطه پاشندگی الکترونها و حفرهها خطی است و همچنین جرم موثر بوسیله خمش نوار انرژی داده میشود، این خطی بودن مطابق با جرم موثر صفر است و بنابراین معادله توصیف کننده برانگیختگیها در گرافین همان معادله دیراک فرمیونهای بدون جرم است که با سرعت ثابت حرکت میکنند و نقاط تماس مخروطها نقاط دیراک نامیده میشود. این معادله تا انرژیهای در حدود VeV معتبر است. (برای انرژی های بیشتر از VeV غیر خطی بودن رابطه پاشندگی آغاز میشود).

یکی از نتایج رابطه پاشندگی خطی، تفاوت اثر کوانتومی هال در گرافین با حالت معمول آن است. همچنین گرافین در عمل شفاف است و در ناحیه اپتیکی فقط ۲/۳٪ از نور را جذب میکند. در تضاد با سامانههای نیم رسانای دو بعدی دمای پایین، گرافین ویژگیهایش را در دمای اتاق حفظ میکند، به طور قابل توجهی محکمتر از فولاد و بسیار انعطاف پذیر است و رسانایی حرارتی آن بسیار بزرگتر از نقره است. تحرک پذیری بالای حاملها در دمای اتاق و ترابرد پروازی (بالستیک) در گرافین، آن را نامزد مناسبی برای جایگزینی سیلیکون در مدارهای مجتمع و ابزارهای میکروالکترونیکی کرده است، و انتظار میرود با استفاده از آن به ترانزیستورهای سریعتر و کوچکتر با مصرف انرژی کمتر نسبت به ترانزیستورهای سیلیکونی دست یافت.

در اتصال با ابررسانا، ابرجریان از میان گرافین عبور می کند، فرایند بازتاب آندریو که مشخصه اثر مجاورت ابررسانایی است در آن گزارش شدهاست و اثر جوزفسون در آن قابل مشاهده است. همچنین در اتصال با یک ماده فرومغناطیس، قطبیدگی اسپینی القا شده در این ماده به صورت تجربی مشاهده شدهاست. در واقع ابررسانایی تمایل به قرارگیری اسپین الکترونها در راستای مخالف یکدیگر، برای ایجاد زوج کوپر وتشکیل حالت پایهی پایدارتر و خاصیت فرومغناطیسی سعی در همسو نمودن جهت اسپین با جهت پتانسیل تبادلی دارد. برهمکنش این دو پدیده به واسطهی ماهیت متفاوتشان همواره مورد توجه بوده است و پیش از این در اتصالات فلزی مطالعه شده است.

از آنجا که مطالعات نظری تأثیر بسزایی در مشخصهیابی سامانههای در ابعاد نانو دارند در این پایان نامه به بررسی

اتصالات گرافینی فرومغناطیس، ابررسانا (متعارف و نامتعارف) وگرافین عادی می پردازیم و با توجه به اینکه ساختارهای مورد بررسی، ساختارهای تمیز هستند از رابطهی دیراک-بوگلیوبوف-دوژن استفاده شده است.

در فصل اول به معرفی برخی از ویژگیهای گرافین، روش ساخت، همچنین ساختار شبکه آن و استخراج رابطهی پاشندگی پرداخته شدهاست. در فصل دوم ابررساناهای متعارف و نامتعارف و نظریهی میکروسکوپی ابررسانایی، نظریهی BCS، به اختصار معرفی شده و تابع گاف برای ابررساناهای با تقارن جفت شدگی متفاوت بررسی شده است. همچنین از آنجاییکه برای مطالعه رسانش دیفرانسیلی اتصالات از رهیافت بلاندر-تینکهام-کلاپویچ BTK استفاده شده است، فصل موم با معرفی مختصر معادلات بوگلیوبوف-دوژن آغاز شده، در ادامه حد نیمه کلاسیکی و بازتاب آندریو مرور شده است، سوم با معرفی مختصر معادلات بوگلیوبوف-دوژن آغاز شده، در ادامه حد نیمه کلاسیکی و بازتاب آندریو مرور شده است، بخش پایانی فصل سوم به بررسی رهیافت MTK و استخار و استخراج رابطه ی رسانش دیفرانسیلی از باز این به معرفی رسانش دیفرانسیلی در یک ایمالات از رهیافت بلاندر-تینکهام-کلاپویچ ایمالات آندریو مرور شده است، فصل موم با معرفی مختصر معادلات بوگلیوبوف-دوژن آغاز شده، در ادامه حد نیمه کلاسیکی و بازتاب آندریو مرور شده است، بخش پایانی فصل سوم به بررسی رهیافت MTK و استخراج رابطه ی رسانش دیفرانسیلی در یک اتصال فلز عادی-

در نهایت در فصل چهارم از مطالب فصول قبل برای بررسی ویژگیهای ترابردی اتصالات گرافینی بهره گرفتهایم. در ابتدای این فصل نانونوارهای گرافینی و ترابرد پروازی معرفی شدهاست، در بخش اصلی فصل چهارم ابتدا به بررسی اتصال عادی–ابررسانا (s-wave)، که توسط بینکر ارائه شد پرداختهایم. در ادامه با معرفی اثر مقاومت مغناطیسی غول آسا GMR و شیر اسپینی، در ساختار دو اتصالی فرومغناطیس– عادی– فرومغناطیس به مطالعه رسانشهای دیفرانسیلی الکتریکی، اسپینی و حرارتی پرداخته، اثر مانا (GMR در این ساختار دو اتصالی فرومغناطیس– مادی– فرومغناطیس به مطالعه رسانشهای دیفرانسیلی الکتریکی، اسپینی و حرارتی پرداخته، اثر GMR در این ساختار بررسی شده است. در بخش پایانی فصل چهارم ویژگی- های ترابردی ساختار تک اتصالی فرومغناطیس– مادی برسی شده است. در بخش پایانی فصل چهارم ویژگی-

فصل اول گرافین

۱–۱کربن و دگرشکلهای آن

کربن ششمین عنصر جدول تناوبی و اولین عنصر گروه چهارم است که می تواند به صورت زنجیرههای طولانی در آید، این فرایند به تشکیل ترکیبات آلی گوناگون شامل مولکولهای زیستی منجر می شود [۱]. سیلیسیوم دومین عنصر گروه چهار ساختار الکترونی با نوارهای نیمه پر مشابه کربن دارد ولی در مقایسه با کربن به راحتی زنجیر نمی شود، زیرا اثرات فضایی اتمهای نسبتاً بزرگ آن مانع از همپوشانی الکترونها می شود، بنابراین تنها تعداد معدودی ترکیبات شامل پیوندهای دوگانه و سه گانه از سیلیسیوم تا کنون گزارش شده است در حالی که اندازه کوچک و ساختار الکترونی کربن آن را به یک عنصر استثنایی با قابلیت تولید ساختارهای چند بعدی با خواص جالب توجه تبدیل کرده است. کربن در چندین شکل مختلف می تواند وجود داشته باشد که آنها را دگر شکل های (آلوتروپ های) کربن می نامند، در شکل(۱–۱) ساختار بلوری آلوتروپهای مختلف کربن آمده است. ماحاتار سه بعدی کربن، گرافیت، شامل صفحات تخت از اتمهای کربن در آرایش شش گوشی است که این مفحات بوسیله پیوندهای ضعیف واندروالس روی هم چیده شده اند. الماس، ساختار سه جدی دیگر کربن نیز با

[\]Allotrope

فولرین^۱، در سال ۱۹۸۵ کشف شد، فولرین ها با ایجاد نقص توپولوژیکی از لایه های دو بعدی تشکیل دهنده گرافیت بدست می آیند [۲-۴]. رایج ترین آنها ۵۵، حاوی ۶۰ اتم کربن است و شبیه توپ فوتبالی به نظر می رسد که از ۲۰ شش وجهی و ۱۲ پنج وجهی ساخته و باعث شده سطح به صورت کره باشد. دگر شکل (آلوتروپ) شبه یک بعدی کربن، نانو لوله کربنی [۵]، از دو دهه پیش شناخته شده است (نانو لوله تک دیواره سال ۱۹۹۳ و دولایه ۱۹۹۱)، نانولوله ها می توانند از پیچیده شدن صفحات تخت دو بعدی تشکیل دهنده گرافیت ساخته شوند و بسته به جهت پیچش می توانند از پیچیده شدن صفحات تخت دو بعدی تشکیل دهنده گرافیت ساخته شوند و بسته به جهت پیچش می توانند خواص الکترونی فلز یا نیم فلز داشته باشند، ویژگی های الکتریکی و مکانیکی نانو لوله تک دیواره فلزی بسیار با تک لایهی دو بعدی سازنده گرافیت مشابهت دارد. تا مدت ها گمان می رفت که نمی توان یک تک صفحه پایدار تولید کرد، طوریکه که بتوان اندازه گیری های الکتریکی روی آن انجام داد، در واقع بیشترفیزیکدانان معتقد بودند که یک بلور دو بعدی از لحاظ نظری پایدار نیست و نمی تواند به صورت یک صفحه تخت وجود داشته باشد و احتمالاً خمیده خواهد شد (مرمین –واگتر^۲) [۶، ۷]. بنابراین برای جامعه ی فیزیک بسیار شگفت آور بود زمانی که در اکتبر سال ۲۰۰۴ گروه آندره گایم^۳ و کنستانتین نووسلوف^۴ در دانشگاه منجستر نشان دادند که می توان چند لایه ای مجزا تولید کرده، آن را به بستره دیگر انتقال داده و مشخصه یابی الکتریکی روی این چند لایه یه، با تعداد بسیار کمی لایه، انجام داد [۸]. در جولای ۲۰۰۵ آنها نتایج اندازه گیری

توجه به این مطلب جالب است که هر کس که به نوعی از مداد استفاده می کند در واقع بدون آنکه مطلع باشد احتمالاً ساختارهای شبه گرافینی تولید می کند. یک مداد حاوی گرافیت است و زمانی که روی یک کاغذ حرکت داده شود گرافیت به لایههای نازکی می شکند که روی کاغذ قرار می گیرند و یک نوشته یا طراحی را شکل می دهند. فقط سهم کوچکی از این لایههای نازک شامل یک چند لایهای یا حتی یک تک لایه از گرافیت مانند گرافین هستند.

مشاهده اثر کوانتومی هال در دمای اتاق، تحرک پذیری الکترونی بالا و ترابرد پروازی، مسیر پویش آزاد میانگین طولانی در حدود ۰/۱ میکرومتر، جذب نور در بسامدهای تراهرتز تا ماورابنفش، رسانایی گرمایی بسیار بالا، مقاومت مکانیکی عالی و انعطاف پذیری زیاد از خواص منحصر بفرد گرافین هستند [۱۰].گرافین در اتصال با

Wagner-Mermin theorm

- ^{*} Andre Geim
- [°] Graphene

Bucky ball

Konstantin Novoselov



شکل(۱–۱): ساختار بلوری دگرشکلهای کربن: گرافین (دو بعدی)، فولرن(صفر بعدی)، نانولوله (یک بعدی) و گرافیت (سه بعدی) [۱۱].

ابررسانا، ابرجریان از میان آن عبور می کند و فرایند بازتاب آندریو^۳ که مشخصه اثر مجاورت ابررسانایی است در آن گزارش شدهاست [۱۲]، و اثر جوزفسون^۴ در آن قابل مشاهده است [۱۳]. همچنین در اتصال با یک ماده فرومغناطیس ، قطبیدگی اسپینی القا شده در این ماده به صورت تجربی مشاهده شدهاست [۱۴].

۱–۲ بررسی پایداری و روشهای ساخت گرافین

بر اساس نظریهی مرمین – واگنر هیچ نظم بلند بردی در دو بعد وجود ندارد و یک بلور دو بعدی مانند گرافین نمی تواند از لحاظ ترمودینامیکی پایدار باشد [۶، ۷]. تلاش جهت ساخت شکل دو بعدی کربن همواره با شکست مواجه می شد، زیرا رشد بلور مستلزم دماهای بالا بوده و افت وخیزهای گرمایی حاصل برای پایداری ساختارهای ماکروسکوپی یک و دوبعدی مضر است. در ابعاد نانومتری می توان مولکول ها و بلورهای تخت را رشد داد، اما

- ^{*} Mean-free path
- ^{*} Andreev Reflection
- ^{*} Josephson Effect

^{&#}x27; Quantum Hall Effect

با افزایش ابعاد جانبی، نسبت محیط به سطح مرکز هستهزایی بزرگ شده در نتیجه چگالی فونونی ناشی از ارتعاشات گرمایی در فضای سه بعدی به سرعت رشد کرده و در ابعاد ماکروسکوپی واگرا می شود و سپس این بلورهای دو بعدی به اشکال متنوعی از ساختارهای سه بعدی پایدار تبدیل می شوند [1۵]. ناممکن بودن رشد بلور دو بعدی به این معنی نیست که نمی توان آن را به طور مصنوعی ساخت، می توان تک لایه را در داخل یا بر روی سطح یک بلور دیگر رشد داد و سپس ماده ی کهای را حذف کرد. این کار در دمای به اندازه کافی پایین صورت می گیرد که افت و خیزهای گرمایی قادر به شکستن پیوندهای اتمی در بلورهای دو بعدی ماکروسکوپی و تبدیل آنها به ساختارهای سه بعدی نیستند [10].

با توجه به مطالب بالا دو رهیافت جهت ساخت بلورهای دو بعدی گرافین وجود دارد : روش اول تورق مکانیکی ^۱ گرافیت به صفحات اتمی منفرد است. بوسیلهی این روش در سال ۲۰۰۴ گرافین توسط گروه گایم در دانشگاه منچستر ساخته شد [۱۵]. روش دیگر، رشد همبافتهی^۲ لایهها بر روی بلورهای دیگر است که توسط گروهی در مرکز فناوری جرجیا به کار برده شد [۱۶]. گروه گایم در دانشگاه منچستر با استفاده از نوار چسب، صفحات گرافین را از سطح گرافیت در آرایش منظم اتمی جدا کرده بر روی دو لایهی دی اکسید سیلیکون(SiO₂) / سیلیکون(Si) نشانده و به کمک میکروسکوپ نوری^۳ مشاهده کردند [۸]، همچنین بر روی این ساختار ، ترانزیستور اثر میدانی گرافیت در آرایش منظم اتمی جدا کرده بر روی دو لایهی دی اکسید از بلورهای ساختار ، ترانزیستور اثر میدانی گرافیتی ساخته شد. در واقع گروه گایم با استفاده از روش بالا به پایین^۴ و با شروع این میلیکون(SiO₂) / سیلیکون(Si) نشانده و به کمک میکروسکوپ نوری^۳ مشاهده کردند [۸]، همچنین بر روی این از بلورهای سه بعدی بزرگ از مشکل عدم پایداری رشد بلورهای کوچک دوبعدی رهایی یافتند و با این روش بلورهای دو بعدی مواد دیگر مانند برم-نیترید⁶، میکا⁴ و ابررسانای دمای بالای SisrCaCuO نیز ساخته شدند است، این موجکها گرافین را از لوله شدن یا تبدیل شدن به سایر ساختارهای کوچکی^۴ در تک لایه یایی گرافین رسد وجود موجکهای و نقصهای شبکه موجود در گرافین آن را از نظر ترمودینامیکی پایدار ساخته است [۸]. رسد وجود موجکها و نقصهای شبکه موجود در گرافین آن را از نظر ترمودینامیکی پایدار ساخته است [۸].

- Micromechanical cleavage
- Epitaxial growth process
- ^v Optical microscope
- Up-down approach
- Boron-Nitride
- ¹ Mica

می شوند که با نیروهای واندروالسی به سطح پیوند می خورند. با این روش، ممکن است ناحیه های گرافین چند لایه ای هم ایجاد شود، بنابراین در این مرحله تشخیص گرافین تک لایه و دو لایه از چند لایه ایها از اهمیت ویژه-ای برخوردار است [۸ ۹]. در واقع، مهم ترین رهاورد گروه منچستر کشف یک روش ساده برای دیدن گرافین بود. آنها دریافتند که در تابش نور تک رنگ به سطح گرافین نشانده شده بر روی دولایه ای دی اکسید سیلیکون/ سیلیکون، تک لایه های گرافین با میکروسکوپ نوری قابل مشاهده هستند.

برای شکافتن گرافیت به صفحات منظم اتمی و نشاندن آن بر سطح زیر لایه، از میکروسکوپ نیروی اتمی^۲ نیز استفاده میشود. به جای شکستن دستی لایههای گرافیت میتوان این فرایند را با استفاده از شکست فراصو تی^۳ انجام داد، در این روش ابتدا صفحات گرافین را به روشهای شیمیایی با جایگذاری مولکولهای دیگر بین آنها تا حدی سست میکنند تا بازده فرایند شکستن فراصوتی بیشتر شود. با این روش سوسپانسیونهای پایداری از گرافین در ابعاد زیر میکرون بدست میآید (شکل ۱–۲ الف و ب). روش دوم رشد هم بافتهی لایههای تحک اتمی بر روی بلورهای اتمی دیگر است (شکل ۱–۲ ج و د) [10]. این یک رشد سه بعدی است که طی آن، لایههای همبافته به لایهی زیرین پیوند میخورند و افت و خیزهایی که موجب شکستن پیوند میشوند از بین بروند. پس از گرافین، از یک زیر لایهی کربید سیلسیوم^۵ استفاده میشود و این عمل، در خلأ و دمای بسیار زیاد – بالای ۱۰۰ گرافین، از یک زیر لایهی کربید سیلیسیوم^۵ استفاده میشود و این عمل، در خلأ و دمای بسیار زیاد – بالای ۱۰۰ روی کربید سیلسیوس – انجام میگیرد، نتیجه این عمل تصعید اتمهای سیلسیوم از سطح و تشکیل یک لایه گرافین بر روی کربید سیلسیوم است. عیوب شبکهی تشکیل شده به این روش بسیار کمتر از روش تورق مکانیکی است. این روش بدلیل آنکه کربید سیلیسیوم به طور ذاتی یک زیر لایه عمل ، در دسترس قرار می دهد، در کاربردهای الکترونیکی متداول است.

کیفیت نمونه های گرافین تولید شده چنان خوب است که ترابرد پروازی و اثر کوانتومی هال به خوبی در آن مشاهده می شود [۱۹، ۲۰]. امکان ترابرد پروازی گرافین را گزینهی مناسبی برای کاربردهای الکترونیکی آینده مانند ترانزیستورها کرده است.

[°] SiC

^{&#}x27; Ripples

^{*} Atomic Force Microscopy

[•] Ultrasonic

^{*} Etching



شکل(۱-۲) : گرافین تولید شده به روشهای مختلف. الف - بلور گرافین نشانده شده بر روی ویفر اکسید سیلیسیوم با استفاده از روش نوار چسب. ب - شکل چپ: محلولی از میکروبلورهای کربنی که با روش جداسازی فراصوتی در کلروفرم به دست آمده است. شکل راست: این محلولها روی زیر لایه های مختلف نشانده می شوند. این فیلمها حتی در هنگام خم شدن هدایت بالایی دارند. ج - اولین ویفر گرافینی که به صورت ساختار چند لایه ای نازک (۱ تا ۵ لایه) روی نیکل رشد داده شده و سپس به روی ویفر سیلیسیوم منتقل شده است. د - ویفر کربید سیلیسیوم SiC با پله هایی که توسط تک لایه، دولایه و سه لایه ای های گرافین پوشانده شده است. د - ویفر کربید سیلیسیوم SiC با پله هایی که توسط تک لایه، دولایه و سه لایه ای های گرافین پوشانده شده

۱–۳ ساختار شبکه و بیناب انرژی گرافین

اتم کربن بدلیل تشکیل حالتهای هیبریدی مختلف توانایی استثنایی در تشکیل انواع پیوند دارد. اتم کربن با ۶ الکترون، ساختار الکترونی پایهی ²s²2p² دارد، اما در زمان ترکیب با دیگر اتمها به حالت برانگیخته ³ الکترون، ساختار الکترونی پایهی ²s²2p² دارد، اما در زمان ترکیب با دیگر اتمها به حالت برانگیخته میتواند به دو صورت متفاوت هیبریدی شود که به ترتیب در هر یک با دو یا چهار اتم میتواند پیوند داشته باشد. مثلاً در مورد گرافین اوربیتالهای 2s² با 2g و 2p هر اتم با یکدیگر ترکیب شده سه میتواند پیوند داشته باشد. مثلاً در مورد گرافین اوربیتالهای 2s² با 2g و 2p هر اتم با یکدیگر ترکیب شده سه اوربیتال هیبرید² هر اتم با زاویه ۲۰۱۰ درجه نسبت به یکدیگر می سازند. اوربیتال ²g یک اتم با اوربیتال ²g اتم مجاور که در راستای آن است پیوند σ تشکیل میدند که به ساختار لانه زنبوری گرافین منجر میشود. هر یک از اتمها یک اوربیتال ₂p میتال های ₂p موجب گرافین است. این اوربیتالهای ₂p میشود. میتواند بوری میشود. می با در یک میتواند محاور که در راستای آن است پیوند σ تشکیل میده که به ساختار لانه زنبوری گرافین است. این اوربیتالهای ₂p میشود. میشود. میشود. میشود. میشود. میتواند یک از اتمها که در راستای آن است پیوند σ تشکیل میده ده به ساختار لانه زنبوری گرافین است. این اوربیتالهای ₂p موجب

تشکیل پیوندهای اضافی π میان اتمهای مجاور میشوند. همپوشانی اوربیتالهای π کم است و در نتیجه پیوند تضعیف میشود. در حالی که الکترونهای پیوند σ به مقدار زیادی تحت تاثیر هستههای مجاور هستند، جایگزیدهاند، و بنابراین نقشی در رسانندگی الکترونی گرافین ندارند، الکترون اوربیتال p_z به دلیل جهش میان اتمها به حالتهای گسترده و یک نوار انرژی منجر میشود و در رسانش الکترونی شرکت میکند. بنابراین در انرژیها یا ناخالصیهای کم یک مدل تنگ بست' تک اوربیتالی [۲۱]، تنها شامل جهش بین همسسایگان اول، تقریب خوبی برای مطالعهی خواص الکترونی گرافین است. انرژی جهش^۲ نزدیکترین همسایه در حدود ۳

برای بررسی ساختار شبکه گرافین ، یک شبکه لانه زنبوری که به ازای هر نقطه یک الکترون دارد، در نظر می-گیریم. شبکه لانه زنبوری یک شبکه براوه نیست ولی از دو زیرشبکه مثلثی که براوه هستند تشکیل شده است [۲]، بنابراین هر اتم کربن سه همسایه نزدیک دارد که با فاصلههای مساوی ao (A2Å)») از آن قرار گرفتهاند. این سه اتم مجاور در حالت متقارن نسبت به یکدیگر قرار دارند و میتوان آنها را جابجا کرد بدون اینکه به ساختار شبکه آسیبی وارد شود. با توجه به شکل (۱–۴) اگر یک اتم متعلق به زیر شبکه A باشد، سه اتم کربن دیگر که نزدیکترین همسایه آن محسوب میشوند متعلق به زیر شبکه B می باشند. بردارهای سلول واحد با توجه به شکل بالا به صورت زیر هستند :

$$\mathbf{a}_{1} = (\sqrt{3}a_{0}, 0) = \sqrt{3}a_{0}(1, 0)$$

$$\mathbf{a}_{2} = (\frac{\sqrt{3}}{2}a_{0}, \frac{3}{2}a_{0})$$
(1-1)



^{&#}x27; Tight Binding Approximation

^{*} Hopping energy