

بازخوانی کوتاه بر فیزیک گرافین^۱



رضا عسگری*

زیادی برای این نتیجه‌گیری وجود دارد. اولاً از نقطه نظر دورنمای تاریخی، کربن عنصر بعدی برای میکروالکترونیک است. اولین ترانزیستور در دهه ۱۹۵۰ در آزمایشگاه بل بر پایه‌ی ژرمانیوم ساخته شد و کمی بعد، از سیلیسیوم با درجه‌ی خلوص بالا استفاده کردند. علت ترجیح Si به Ge این است که بعد از کمی فرآوری Si بسیار خالص‌تر از Ge به دست می‌آید که افت انرژی کمتری نسبت به Ge دارد و هزینه‌ی ساخت قطعات الکترونیکی با سیلیسیوم نیز بسیار کمتر از Ge است. با نگاهی سریع به ستون چهارم جدول تناوبی، مواد متحول‌کننده از پایین به بالای این ستون در حرکت بوده‌اند و حال نوبت اتم کربن است که تحول بزرگی ایجاد کند [۲].

حرکت به سمت بالا در ستون چهارم جدول تناوبی دلایل فیزیکی و شیمیایی مهمی دارد. مثلاً Si دارای ۸ الکترون بیشتر از کربن است که باعث می‌شود ابر الکترونی بزرگی در فرآیند برهم‌کنش کولنی نقش داشته باشد. به همین دلیل نور شیمیایی Si ضعیف‌تر و کوچک‌تر از بلور کربن است و نقطه ذوب کربن (3500°C) بسیار بالاتر از نقطه ذوب Si (1700°C) است.

یکی دیگر از خصوصیات شیمیایی مهم اتم کربن تنوع ترکیبات آن است که شدیداً به ابعاد سیستم مورد نظر وابسته است. تغییر در بُعد مؤثر، باعث تغییر خواص فیزیکی می‌شود و تغییر فیزیکی باعث تغییر خواص الکترونی و شیمیایی در اتم‌های کربن خواهد شد [۳].

بدون شک کربن عنصر اصلی حیات در کره‌ی زمین است و تمامی موجودات زنده از ترکیبات آلی (کربنی) تشکیل یافته‌اند. دسته‌بندی این ساختارهای متشکل از کربن از نظر ابعادی این سؤال را در ذهن محقق به وجود می‌آورد که چرا تاکنون ساختار دوبعدی کربن از دید آزمایشگران

پیشرفت بشر و توسعه‌ی صنعت همواره بر پایه‌ی شناخت و کنترل مواد بوده است. از دوره‌های قبل از تاریخ، دوران سنگ، برنز و آهن، بشر همواره اطراف خود را جستجو می‌کرده است تا بتواند به طور مستقیم یا غیرمستقیم از مواد اطراف استفاده‌ی مفید کند و زندگی راحت‌تر و بهتری داشته باشد.

در قرن بیستم پیشرفت در علم مواد بسیار چشم‌گیر و مهم بوده است. چنین جهش‌هایی اثر بسیار زیادی در زندگی روزمره‌ی ما دارد به طوری که تصور زندگی و دنیا بدون هواپیما، کامپیوتر و اینترنت بسیار سخت و دشوار است. لازم به ذکر است که چنین انقلابی با شناخت و پیشرفت فیزیک کوانتومی از اوایل قرن بیستم حادث شده است و فیزیک کوانتومی و شیمی اساس دانش ما در فهمیدن رفتار الکترونیکی و ساختاری مواد است.

در نیمه‌ی دوم قرن بیستم سیلیسیوم پا به این عرصه گذاشت و تحولات اخیر مدیون نیم‌رساناهاست. کامپیوترهای فوق سریع و ارتباطات، هسته‌ی ارتباطی جامعه‌ی ما را می‌سازند که به سرعت در کل جهان گسترش یافته‌اند. علی‌رغم تحول عظیم در دوران سیلیسیوم، بر پایه‌ی نیم‌رساناهای سیلیسیوم، استفاده از آن در حال افول است. سیلیسیوم که اساس تمام قطعات الکترونیکی و تراشه‌های الکترونیکی است به علت افت و خیزهای حرارتی در ابعاد کوچکتر از 10 nm قابل استفاده نیست و ساختار بلوری آن به حالتی بی‌شکل تبدیل می‌شود. علاوه بر این کاهش حجم میکروتراشه‌ها به نصف اندازه‌ی اولیه، نیاز به سرمایه‌گذاری 10° برابر دارد که هزینه‌تی بسیار بالاست [۱].

به نظر می‌آید که زیرساختارهای بر پایه‌ی کربن، مثلاً نوارهای گرافین، از نقطه نظر علم و فناوری برای گرفتن جای ترانزیستور اثر میدان اکسید-فلز-نیم‌رسانا (MOSFET) نقاط قوت بسیار زیادی دارند. دلایل

* پژوهشکده‌ی فیزیک، پژوهشگاه دانش‌های بنیادی

به دور مانده است؟ در پی این سؤال این تفکر به وجود می‌آید که در صورت امکان وجود چنین ساختاری، چه خواصی خواهد داشت. پاسخ متداول به این سوال بیانی از قضیه‌ی مرمین و واگنر است که بنا بر آن نظم بلندبرد بلوری در دو بعد نمی‌تواند وجود داشته باشد که نتیجه‌ی ناپایداری ساختار بلور ایده‌آل دو بعدی در برابر برانگیختگی‌های فونونی سیستم است [۶، ۵، ۴]. این پاسخ نظری و هم‌چنین نبود امکانات بسیار پیشرفته‌ی آزمایشگاهی از قبیل میکروسکوپ نیروی اتمی که می‌توان در آن گرافیت را به صورت سوزن کاونده به‌کار برد، از عوامل اصلی دور از دست‌رس ماندن این ساختار دو بعدی تا سال ۲۰۰۴ میلادی است [۸، ۷]. بدیهی است که دورازانتظار بودن وجود چنین ساختاری تنها علت این توجهات نبوده بلکه بسیاری از خواص الکترونیکی چنین ساختاری منحصراً به‌فرد بوده و پیش‌بینی می‌شود که چنین خواصی موجب خواهد شد که به‌زودی ترانزیستورهای با پایه‌ی گرافین (تک‌لایه یا دو لایه، و یا ترکیبات آنها) جایگزین بسیار مناسبی برای انواع متداول امروزی شوند [۹]. از مهم‌ترین این خواص تحرک‌پذیری الکترونی بسیار بالاست که آزمایشات اخیر منجر به کشف چنین خواص بی‌همتایی شده است [۱۰]. گرافین (کربن دو بعدی) لایه‌ای از گرافیت به ضخامت یک اتم است که اتم‌های کربن روی شبکه‌ای لانه‌زنبوری (شش ضلعی منظم) قرار گرفته‌اند. جالب است بدانیم این ماده‌ی تک‌اتمی همانند الماس در برابر تغییر مکان اتم‌ها در صفحه مقاوم است و دارای تحرک‌پذیری الکترونی حدود هزار برابر بیشتر از بهترین فلز در دمای اتاق است.

آزمایشگران تا کنون با استفاده از چندین روش، موفق به تولید گرافین شده‌اند. روش اول استفاده از گرافیت به عنوان سوزن میکروسکوپ نیروی اتمی است که در واقع به‌طور شهودی ایجاد یک مداد در ابعاد نانومتری است. با کشیدن این نانومداد بر روی سطح منظم امکان بر جای ماندن تنها یک لایه در سطح این کریستال فراهم می‌شود که با روش‌های ایتیکی و با بهره‌گیری از اثر ایتیکی تک‌لایه‌ی گرافین روی سطح می‌توان آن را شناخت و کشف کرد. در چنین روش ساختی، گرافین تولید شده می‌تواند ابعاد متنوعی در صفحه‌ی دو بعدی داشته باشد که دامنه‌ی تغییرات آن از چندین نانومتر تا چندین میکرومتر است. روش دیگر ساخت این نانو ساختار دو بعدی رویاندن آن روی سطح است که دانشمندان تجربی در دانشگاه فناوری جورجیا در ایالات متحده، با این روش، موفق به ساخت چنین ساختاری شده‌اند. سؤال اساسی در هر آزمایش این است که آیا نمونه‌ی ساخته‌شده رفتار ویژه‌ی گرافین را داراست؟ برای این منظور گرافین حضور میدان مغناطیسی اعمال شده مورد آزمایش قرار می‌گیرد و مشاهده‌ی رفتار خاص الکترون‌ها دلیل بر وجود گرافین در ابعاد بزرگ است [۱۱].

از گرافین در زمینه‌های مختلف می‌توان بهره برد: یک زمینه‌ی خاص ابزارهای ذخیره‌کردن هیدروژن و باتری‌هاست؛ کاربرد گرافین در صنعت الکترونیک می‌تواند انقلاب الکترونیکی به راه بیندازد چون با استفاده از گرافین می‌توان به ترانزیستورهای سریع‌تر و کوچک‌تر با مصرف انرژی کمتر و پراکندگی حرارتی بیشتر نسبت به ترانزیستور سیلیسیومی دست یافت [۱۲]؛

کاربردهای دیگر گرافین شامل ساخت آشکارگرهای شیمیایی و فیلم‌های شفاف رسانا برای استفاده در سلول‌های خورشیدی [۱۳] و ابزارهای بلور مایع است [۱۴]. توانایی آشکارگرهای شیمیایی به علت حساسیت فوق‌العاده‌ی گرافین در شناسایی تک‌مولکول‌هاست. صفحه‌های گرافین اصلاح‌شده‌ی شیمیایی، برای ساخت زیست‌ابزارهای تک‌باکتریایی DNA برجسب‌گذاری نشده استفاده شده‌اند [۱۵]. گرافین برای ساخت ابرخان‌ها بسیار مناسب تشخیص داده شده است. هم‌چنین گرافین نویددهنده‌ی ایجاد سیگنال‌هایی با بس‌آمد تراهرتز است که خواص در خور توجهی برای فوتونیک دارد [۱۶].

پس از ساخته‌شدن گرافین در آزمایشگاه در سال ۲۰۰۴ به‌خاطر رفتار شگفت‌آور و غیرمعمول این سیستم دو بعدی و کاربردهای عملی بالقوه‌ی این ماده، تحقیقات گسترده‌ای بر روی این ماده صورت گرفته است. من نیز در پژوهشکده‌ی فیزیک پژوهشگاه دانش‌های بنیادی به فیزیک گرافین پرداخته‌ام که نتایج علمی آن به صورت بیش از ۲۵ مقاله‌ی علمی در مجلات خارجی و تعدادی دیگر در مجلات علمی داخلی به چاپ رسیده است [۱۷].

هدف اصلی ما دستیابی به فهم بهتر فیزیک برهم‌کنش‌های الکترون - الکترون در ساختارهای گرافین است و به این منظور از سه جنبه به مسئله نگاه کرده‌ایم: (۱) با دو نفر از دانشجویان دکترا خواص بس‌ذره‌ای الکترون‌های دیراک را مطالعه می‌کنیم. (۲) با یک پسادکترای پژوهشکده و یک همکار هیئت علمی و عضو پاره‌وقت پژوهشکده اثرات ناخالصی‌ها در انواع ساختارها را مطالعه می‌کنیم و (۳) با همکاری عضو پسادکترای پژوهشکده خواص مکانیکی و حرارتی گرافین را بررسی می‌کنیم. اهداف ما مطالعه‌ی

۱ ساختارهای تک‌لایه‌ای گرافین،

۲ ساختارهای دو لایه‌ای گرافین،

۳ نوار باریک گرافین،

۴ نقطه‌های کوانتومی بر پایه‌ی گرافین،

۵ مطالعه‌ی وسیع خواص مکانیکی-حرارتی گرافین با رهبافت شبیه‌سازی،

۶ اسپینترونیک در گرافین،

۷ مطالعه‌ی اتصالات p-n و رفتار تراپردی آنها

است.

در کار تحقیقاتی اخیر که در شماره‌ی ۳۲۵ مجله‌ی ساینس (صفحه‌ی ۹۹۹) به چاپ رسید [۱۸] ما با اندازه‌گیری تابع طیفی حامل‌های بار در لایه‌ی گرافین تقریباً معلق، از راه طیف‌سنجی گسیل فوتونی با تفکیک زاویه‌ای (ARPE) و محاسبه‌ی نظری تابع بس‌ذره‌ای خود-انرژی حاصل از برهم‌کنش‌های بس‌ذره‌ای الکترون-الکترون و الکترون-فونون، نشان داده‌ایم در گرافین آلاییده، طیف خطی که از مدل ساده‌ی هامیلتونی به دست می‌آید^۲ برای توصیف کامل شبه‌ذرات کافی نیست. وجود شبه‌ذرات پلاسماون

۳. حامل بار معمولاً به ذره‌ی متحرک دارای بار الکتریکی اطلاق می‌شود. گروهی از پدیده‌های مستقل با نوعی از ذرات منفرد (شبه‌ذرات) توصیف می‌شوند که نماینده‌ی ترکیب حامل بار با تأثیرات موضعی محیط اطراف هستند.

مراجع

1. H. Castro Neto, *Material Today* **13** (2010), 1.
2. *The international technology roadmap for semiconductors (ITRS)* www.itrs.net.
3. A. H. Castro Neto et al., *Rev. Mod. Phys.* **81** (2008), 109.
4. L. D. Peierls, *Quelques proprietes typiques des corps solides*, *Ann. I. H. Poincare* **5** (1935), 177.
5. L. D. Landau, E. M. Lifshitz, *Statistical Physics*, Part I, Pergamon Press, Oxford (1980).
6. D. R. Nelson, T. Piran, S. Weinberg, Eds., *Statistical Mechanics of Membranes and Surfaces*, World Scientific, Singapore (2004).
7. L. S. Novoselov et al., *Science* **22** (2004) 666; K. S. Novoselov et al., *Nature* **438** (2005), 197.
8. Y. Zhang, U. W. Tan, H. L. Stormer, P. Kim, *Nature* **438** (2005), 10.
9. Y. M. Lin, C. Dimitrakopoulos, K. A. Jenkins, D. B. Farmer, H. Y. Chiu, A. Grill, Ph. Avouris, *Science* **324** (2010), 1530.
10. A. K. Geim, *Science* **324** (2009), 1530.
11. K. S. Kim, et al, *Nature* **457** (2009), 706.
12. Ravi Prasher, *Science* **328** (2010), 185.
13. T. O. Wehling, et al, *Nano Lett.*, **10** (2010), 420.
14. Peter Blake, et al, *Nano Lett.*, **8** (2008), 1704.
15. Henk W. Ch. Postma, *Nano Lett.*, **10** (2010), 420.
16. F. Bonaccorso, Z. Sun, T. Hasan, A. C. Ferrari, <http://arxiv.org/abs/1006.4854> (2010).
17. See <http://www.ipm.ac.ir/personalinfo.jsp?PeopleCode=IP030004#papers>.
18. A. Bostwick, F. Speck, T. Seyller, K. Horn, M. Polini, R. Asgari, A. H. MacDonald, E. Rotenberg, *Science* **328** (2010), 999.
19. M. Polini, R. Asgari, G. Borghi, Y. Barlas, T. Pereg-Barnea and A. H. MacDonald, *Phys. Rev. B (R)* **77**, 081411(2008).
20. A. Qaiumzadeh and R. Asgari, *New J. Phys.* **11**, 095023(2009).

(شبه‌ذرات باردار مقیدشده به مود دسته‌جمعی نوسانی الکترون‌ها) ^۳ که در محاسبات ما پیش‌بینی شده بود به طور تجربی نیز تأیید شد. در نهایت چه به شکل تجربی و چه به شکل نظری نشان داده‌ایم که تک‌نقطه‌ی متعارف دیراک در فضای فاز، به نقطه‌ی تلاقی دیراک برای نوار انرژی شبه‌ذرات باردار، نقطه‌ی تلاقی نوار انرژی شبه‌ذرات پلاسماون، و همچنین حلقه‌ی بسته‌ای که بین نوارهای بار و پلاسماون تشکیل می‌شود، تفکیک می‌شود.

پس از پیش‌بینی‌های اولیه‌ی نظری گروه ما [۱۹] تصمیم گرفته شد که نظریه به بومی آزمایش گذاشته شود از این رو پس از مشورت با گروه تجربی در برکلی که یکی از قوی‌ترین گروه‌های تجربی در دنیا است به بررسی مشکلات احتمالی آن نیز پرداختیم. یکی از مشکلات تجربی وجود احتمالی گاف انرژی در اثر برهم‌کنش الکترون‌ها در گرافین با اتم‌های ناهمگون زیرلایه بود که در این مورد به همراه یکی از دانشجویان دکتری خود (ایشان به تازگی فارغ‌التحصیل شدند) به طور جداگانه‌ای نشان دادیم که وجود زیرلایه، برهم‌کنش ذرات آزاد با مد نوسانی الکترون‌ها را مختل می‌کنند و بنابراین در چنین موادی شبه‌ذرات پلاسماون تشکیل نمی‌شود [۲۰]. در طراحی آزمایشی که از حدود یک‌ونیم سال پیش در دانشگاه برکلی آمریکا آغاز شد، تلاش کردیم صفحه‌ی گرافین تا حد امکان از زیرلایه‌ی خود جدا باشد. گروه تجربی با ایده‌ی بسیار جالبی توانست گرافین تقریباً معلق بسازد که قابلیت اندازه‌گیری تابع طیفی را داشته باشد.

نتایج آزمایش‌ها نشان داد [۱۸] که اولاً تصور قبلی ما از گرافین کامل نبود و حال شناخت درست‌تری از ماهیت اصلی الکترون‌ها در گرافین داریم، و دوم اینکه دریچه‌ی جدیدی از کاربردهای بیشتر گرافین به روی دانشمندان گشوده شد. به طور مثال گرافین را با چنین خصوصیات جدیدی می‌توان در صنعت فوتونیک برای ساخت لیزرهایی با بس‌آمد تراهرتز به‌کار گرفت. در حقیقت با به‌کارگیری شبه‌ذرات پلاسماونی می‌توان ادوات بسیار ریزی ساخت که از ویژگی‌های الکترونی و فوتونی هم‌زمان پیروی می‌کند و بدون شک این مهم، تحول عظیمی در صنعت، ارتباطات راه دور، کامپیوترهای نسل آینده که بر مبنای محاسبات کوانتومی کار می‌کنند و صنعت الکترونیک-فوتونیک خواهد داشت.

بنابراین بر اساس نتایج به‌دست آمده در این مقاله، ما گرافین را به صورت نامزد بسیار خوبی برای هم‌بستگی بین صنعت فوتونیک و الکترونیک بر اساس شبه‌ذرات پلاسماونی مطرح کرده‌ایم.

آنچه از دورنمای این ماده جدید قابل درک است استفاده وسیع آن در صنعت فوتونیک است که هم‌اکنون IBM سرمایه‌گذاری وسیعی را در جهت تحقیقات تکمیلی آن اختصاص داده است.

یادداشت‌ها

۱. به نظر ویراستار تلفظ صحیح این واژه با توجه به کلمات ethane و ethene و ethyne که در فارسی به ترتیب اتان، اتین، و اتین تلفظ می‌شوند، باید گرافین باشد. اما نویسنده‌ی مقاله اصرار به استفاده از تلفظ انگلیسی کلمه داشتند که ما پذیرفتیم.
۲. منظور رابطه‌ی پاشندگی خطی است که به صورت دو مخروط سربه‌سر قرار گرفته‌اند و دانشگران همیشه فکر می‌کردند در حضور برهم‌کنش کولنی بین ذرات تغییر نمی‌کند.