物理学报 Acta Physica Sinica



石墨烯-六方氮化硼面内异质结构的扫描隧道显微学研究

刘梦溪 张艳锋 刘忠范

Scanning tunneling microscopy study of in-plane graphene-hexagonal boron nitride heterostructures

Liu Meng-Xi Zhang Yan-Feng Liu Zhong-Fan

引用信息 Citation: Acta Physica Sinica, 64, 078101 (2015) DOI: 10.7498/aps.64.078101 在线阅读 View online: http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.078101 当期内容 View table of contents: http://wulixb.iphy.ac.cn/CN/Y2015/V64/I7

您可能感兴趣的其他文章 Articles you may be interested in

石墨烯衍生物作为有机太阳能电池界面材料的研究进展

Recent progress in graphene and its derivatives as interfacial layers in organic solar cells 物理学报.2015, 64(3): 038103 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.038103

基于 FDFD 方法研究含石墨烯薄膜太阳能电池的电磁特性

Study on the electromagnetic properties of thin-film solar cell grown with graphene using FDFD method 物理学报.2015, 64(1): 018101 http://dx.doi.org/10.7498/aps.64.018101

化学气相沉积法制备大尺寸单晶石墨烯的工艺参数研究

Process parameters of large single crystal graphene prepared by chemical vapor deposition 物理学报.2014, 63(24): 248103 http://dx.doi.org/10.7498/aps.63.248103

Si面4H-SiC衬底上外延石墨烯近平衡态制备

Quasi-equilibrium growth of monolayer epitaxial graphene on SiC (0001) 物理学报.2014, 63(3): 038102 http://dx.doi.org/10.7498/aps.63.038102

三维自组装 Eu³⁺-石墨烯复合材料的制备及其磁性研究

Synthesis and magnetic properties of three-dimensional self-assembly Eu³⁺-graphene composite material 物理学报.2013, 62(18): 188102 http://dx.doi.org/10.7498/aps.62.188102

专题: 表面低维结构的电子态调控

石墨烯-六方氮化硼面内异质结构的扫描 隧道显微学研究*

刘梦溪1) 张艳锋1)2)† 刘忠范1)‡

(北京大学化学与分子工程学院,北京大学纳米化学研究中心,北京 100871)
2)(北京大学工学院材料科学与工程系,北京 100871)
(2015年1月12日收到;2015年2月13日收到修改稿)

石墨烯-六方氮化硼面内异质结构因可调控石墨烯的能带结构而受到广泛关注.本文介绍了在超高真空体系内,利用两步生长法在两类对石墨烯分别有强和弱电子掺杂的基底,即Rh(111)和Ir(111)上制备石墨烯-六方氮化硼单原子层异质结构.通过扫描隧道显微镜及扫描隧道谱对这两种材料的形貌和电子结构进行研究发现:石墨烯和六方氮化硼倾向于拼接生长形成单层的异质结构,而非形成各自分立的畴区;在拼接边界处,石墨烯和六方氮化硼原子结构连续无缺陷;拼接边界多为锯齿形型,该实验结果与密度泛函理论计算结果相符合;拼接界面处的石墨烯和六方氮化硼分别具有各自本征的电子结构,六方氮化硼对石墨烯未产生电子掺杂效应.

关键词:石墨烯,六方氮化硼,面内异质结构,扫描隧道显微镜 PACS: 81.05.ue, 68.37.Ef, 73.22.Pr, 73.21.Cd DOI: 10.7498/aps.64.078101

1引言

石墨烯是一种由 sp²杂化碳原子组成的具有蜂 窝状晶格的二维单原子层材料.由于石墨烯在室温 下具有超高的载流子迁移率,故其有望替代硅在下 一代电子学器件中得到广泛应用^[1-3].然而,石墨 烯也是一种零带隙的半金属材料,如何打开石墨烯 的带隙使其成为半导体材料是目前面临的重要挑 战.六方氮化硼是一种石墨烯的结构类似物,具有 ~5.9 eV的宽带隙.由于石墨烯与六方氮化硼的晶 格常数差别只有1.6%,理论计算预测两者可形成 面内异质结构 (hexagonal boron nitride-graphene, h-BN-G),并且在异质界面将呈现特殊的电子性 质,例如,带隙打开、磁性、优异的热传导、界面电 子重构等^[4-10]. 2010年, Ajayan 组首次报道利用 化学气相沉积 (chemical vapor deposition, CVD) 方法,将甲烷和硼烷胺在铜箔上共沉积制备少层 h-BN-G异质结构^[11].通过调控甲烷和硼烷胺的比 例可以调控h-BN-G异质结构中石墨烯和六方氮化 硼的原子百分比. 当石墨烯含量为40%时,可打开 18.19 meV的带隙. 随着生长工艺的改进,利用光 刻技术图形化满层六方氮化硼后填补石墨烯,能 够获得单层h-BN-G异质结构. 石墨烯和六方氮化 硼的畴区形状和尺寸都可以通过光刻工艺进行控 制,最小尺寸达到100 nm. 这种单层h-BN-G异质 结构转移到绝缘基底上之后可应用于构建电子器 件^[12,13].

虽然利用CVD方法制备单层h-BN-G异质结构已经非常成熟,但异质结构所具有的带隙和载流

^{*} 国家自然科学基金(批准号: 51222201, 51290272, 11304053, 51121091)和国家科技支撑计划(批准号: 2011CB921903, 2012CB921404, 2012CB933404, 2011CB93300, 2013CB932603)资助的课题.

[†]通信作者. E-mail: yanfengzhang@pku.edu.cn

[‡]通信作者. E-mail: zfliu@pku.edu.cn

^{© 2015} 中国物理学会 Chinese Physical Society

子迁移率与理论预测值相去甚远. 这一结果的原因 关系到该结构中的许多基本问题,例如:石墨烯和 六方氮化硼是否是原子级无缝连接;连接边界的类 型是锯齿型还是扶手椅型:连接边界的最初状态是 如何形成的;连接界面处石墨烯电子结构受六方氮 化硼如何影响等. 超高真空(ultrahigh vacuum, UHV)-扫描隧道显微镜/扫描隧道谱(scanning tunneling microscopy/spectroscopy, STM/STS)和 原位材料制备的结合是解决这些基本科学问题的 有效途径^[14-17]. UHV-STM体系中应用的材料生 长基底通常是贵金属单晶基底,选择这类基底的 原因有二:一是UHV中的CVD生长可引入的前驱 体气体量极少(约10⁻⁶ mbar, 1 bar=10⁵ Pa), 而 常用的Cu基底对碳源和硼氮源气体的吸附能力 较弱,因此无法获得大畴区尺寸、高质量的石墨 烯和六方氮化硼, 需要选择对碳源和硼氮源气体 吸附能力以及催化裂解能力较强的贵金属基底, 如Ru, Rh, Ir, Pt等; 二是因为STM要求样品表面 原子级平整, 普通的多晶箔材很难达到这样的要 求,因此需要选择单晶金属作为基底在UHV体系 中原位生长h-BN-G异质结构.本文主要介绍利用 UHV-CVD 的方法,采用两步生长的步骤(先生长 亚单层的石墨烯然后填补生长氮化硼的,反之亦 然), 分别在强相互作用基底 Rh(111) 和弱相互作用 基底Ir(111)上制备单原子层的h-BN-G面内异质 结构,利用STM/STS结合密度泛函理论(density functional theory, DFT)计算, 研究石墨烯和六方 氮化硼在不同掺杂作用的金属基底上的生长特征、 形成异质结构的拼接机理以及拼接界面的原子结 构和电子结构等[15,17].

2 实 验

石墨烯和六方氮化硼的生长和STM/STS的 表征均在德国Omicron 公司生产的UHV-STM系 统中进行.该系统包括一个样品制备腔进行样品 生长和一个样品分析腔进行样品原位扫描,两腔 体本底真空均为 1×10^{-10} mbar.石墨烯和六方氮 化硼在样品制备腔中的生长过程如下:首先将洁 净的单晶金属基底升温至800—1000 K,利用阀门 控制的不锈细管将乙烯(g)或加热后的硼烷胺(g) 引入到真空腔中,真空变化从 1×10^{-10} mbar到 5×10^{-7} mbar,生长时间约15 min,关闭气源,真 空恢复至1×10⁻¹⁰ mbar,随后保持金属基底温度 不变,30 min 后降温.亚单层石墨烯或六方氮化硼 的生长可以通过减少生长时通入的气源量和生长 时间来实现.当样品完成整个生长过程后通过磁 性传输杆被送到分析腔体,进行原位扫描.实验中 所使用的STM 针尖是Pt-Ir针尖,STM 图像都是 恒流模式下得到的.其中部分图像是在室温扫描, 部分高分辨图像是在77K 扫描,STS结果是在77K 所得.

3 对单层h-BN-G面内异质结构具有 强电子掺杂作用的Rh(111)基底上 的材料体系

3.1 h-BN-G面内异质结构的形成机理

UHV中Rh(111)上石墨烯和六方氮化硼的生 长分别已有相应的报道^[18-21].由于Rh(111)与石 墨烯和六方氮化硼之间的晶格失配和基底对外延 材料的强电子掺杂作用, 单层的石墨烯和六方氮 化硼均呈现清晰的摩尔条纹和较高的面内起伏, 如图1(a), (b)所示. 六方氮化硼的摩尔条纹是由 于(13×13)B-N/(12×12)Rh(111)的晶格失配所致, 摩尔周期约为3.2 nm. 石墨烯的摩尔条纹是由于 (12×12)C-C/(11×11)Rh(111)的晶格失配所致,摩 尔周期约为3.0 nm. 这两种材料在STM图像上的 不同点是,石墨烯的摩尔条纹呈现对三角形的衬 度,这归因于Rh(111)对石墨烯的强电子掺杂引起 的电子态局域再分配^[22].图1(a),(b)中黄色直线 对应的STM测量的表观高度线图显示, 单层六方 氮化硼和石墨烯的摩尔周期起伏分别约为0.17 nm 和0.16 nm, 其中包含了物理高度和电子态的起伏. 图1(c), (d)中DFT计算模拟了Rh(111)上六方氮 化硼和石墨烯的纯物理起伏,分别显示面内起伏约 为0.124 nm和0.118 nm(如图1(e)所示). 相近的 摩尔起伏和摩尔周期有可能是Rh(111)上六方氮 化硼和石墨烯能够拼接为单层面内异质结构的有 利条件.

利用两步生长法(图2(a)),先生长亚单层六方 氮化硼,后拼接生长石墨烯,在Rh(111)表面可以 得到单层h-BN-G异质结构.在上文图1中提到,石 墨烯和六方氮化硼具有不同的STM衬度,因此在 异质结构中可以清晰地分辨两者的畴区.图2(b), (c)为h-BN-G异质结构的大尺寸STM图像,从图 中可以看出,石墨烯和六方氮化硼的畴区边界可以 跨越数个台阶,不受基底台阶的限制.且在拼接界 面处石墨烯和六方氮化硼的摩尔条纹的矢量方向 一致(图2(b)中的蓝色虚线箭头所示),说明两者在 拼接界面处遵循异质外延生长机理.图2(d)是拼 接边界的小范围图像,可以看出,石墨烯和六方氮 化硼在边界处呈现清晰的衬度区别,无混合相的产 生,这与强掺杂基底Ru(0001)上形成h-BC₂N混合 相的结果是截然不同的^[14,16].跨越拼接边界的高度分析发现,石墨烯和六方氮化硼具有同样的高度和相同的面内起伏,如图2(e)所示.这从摩尔尺度上证明石墨烯和氮化硼处于同一层内并且形成了良好的面内单层异质结构.

石墨烯和六方氮化硼能够在Rh(111)表面拼 接形成单层面内异质结构,除了两者在Rh(111)上 的高度和面内起伏上的匹配之外,热力学的因素也



图 1 (a), (b) Rh(111) 上六方氮化硼和石墨烯的原子分辨 STM 图像以及相对应的高度线图; (c), (d) 理论计算获得的 Rh(111) 上六方氮化硼和石墨烯的物理起伏图像; (e) 沿 (c), (d) 图中直线方向的高度起伏曲线



图 2 (a)h-BN-G 单层面内异质结构生长示意图; (b), (c) Rh(111) 上 h-BN-G 异质结构的大尺寸 STM 图; (d) 石 墨烯和六方氮化硼拼接边界的局域放大图; (e) (d) 图中沿蓝色虚线标注方向的表观高度线图, 显示石墨烯和六方氮 化硼在连接界面呈现出相似的面内起伏和表观高度 (标尺: (b) 15 nm; (c) 15 nm; (d) 5 nm)

有可能是诱导形成面内拼接结构的关键因素. 利用DFT对模型(12×12)C-C/(11×11)Rh(111), (13×13)B-N/(12×12)Rh(111)和多种形式的h-BN-G/Rh(111)的体系进行了结合能的计算.对 于h-BN-G异质结构,为了简化计算,忽略石墨烯 与六方氮化硼之间的晶格差异,取(13×13)h-BN-G/(12×12)Rh(111)作为模型.每个Rh原子与上层 外延六方氮化硼-石墨烯的平均结合能可以表示为

$$E_{\rm b} = \frac{E(\text{layer}) + E(\text{sub}) - E(\text{layer}+\text{sub})}{E(\text{layer}+\text{sub})}$$

其中, *E*(layer)、*E*(sub)、*E*(layer+sub)分别代表上 层二维材料、金属基底、以及该体系的总能量, *n*代 表基底原胞中的原子数.

DFT计算结果显示,单层石墨烯和六方氮化 硼在 Rh(111)基底上的平均结合能分别为0.36 eV 和 0.37 eV. 而对于h-BN-G的面内异质结构,结合能的大小受很多因素的影响,比如石墨烯和六方氮 化硼畴区大小和畴区边界的拼接类型等.通过对多种拼接形式的h-BN-G异质结构包括 N-C 锯齿型 边界, B-C锯齿型边界,扶手椅型边界,锯齿型扶手椅型混合边界等的DFT 计算结果显示:不同类型的h-BN-G异质结构的平均结合能均大于 0.39 eV.

图 3 (b) 中列出了两种典型的h-BN-G 异质结构:石 墨烯包围六方氮化硼畴区的异质结构的平均结合 能为0.41 eV; 六方氮化硼包围石墨烯畴区的异质 结构的平均结合能为0.46 eV.由此可以看出,石墨 烯和六方氮化硼形成面内的单层异质结构比形成 各自分立的畴区具有更高的结合能.也就是说,从 降低系统总能量的角度来看,在两步生长的过程 中,后生长的石墨烯更倾向于拼接在先生长的氮化 硼畴区的边界形成单层异质结构,而不是形成分立 的不相连接的畴区.实验的结果也和这一理论结 果相一致,如图 3 (c) 所示,在第二步生长石墨烯时, 石墨烯倾向于沿六方氮化硼畴区边缘生长 (白色虚 线框内为石墨烯畴区).图 3 (d), (e) 为(c) 畴区边界 处的逐步放大图,可以看出石墨烯与六方氮化硼连 接边界在摩尔尺度和原子尺度都是完好连接的.

3.2 h-BN-G单层面内异质结构界面边界 类型的识别

对于石墨烯和六方氮化硼组成的单层面内异 质结构,目前备受关注的一个重要科学问题是异质 边界的边界类型识别,即石墨烯与六方氮化硼是以



图 3 (a)DFT 计算的石墨烯、六方氮化硼、h-BN-G 异质结构的结合能; (b) 两种典型的 h-BN-G 异质结构和相对 应的结合能,分别标记为 BN@G 和 G@BN; (c) 大尺寸 STM 图像显示石墨烯倾向于在六方氮化硼边缘开始生长; (d), (e) 为 (c) 图的逐步放大图 (标尺: (c) 10 nm; (d) 2 nm; (e) 1 nm)

锯齿型边界连接还是扶手椅型边界连接,亦或是 两种连接形式的混合? h-BN-G异质结构中不同的 边界类型通常对应不同的物理性质,例如,锯齿型 边界的h-BN-G异质结构具有半金属性和自旋极化 效应^[8,23-25].

判断边界拼接类型比较直接的方法是利用连 接边界处原子分辨STM图像进行分析. 图4(a), (b)是典型的扶手椅型连接边界,从放大图(b)中 的原子模型可以看出,扶手椅型边界是六方氮化 硼的B原子和N原子交替与石墨烯的C原子相连. 图4(c),(d)是锯齿型连接边界,模型图显示六方氮 化硼中只有一种原子与石墨烯的C原子相连. 然 而,由于STM不具有元素分辨的功能,所以不能 确认连接边界是N-C类型还是B-C类型. 图4(e), (f)显示了锯齿型边界和扶手椅型边界共存的区域, 放大图4(f)中可以看出石墨烯和六方氮化硼拼接 区域原子级连续,且边界处无混合过渡态的出现. 除了利用原子分辨的STM图像来判断拼接边界的 类型外,另一种更简单、有效的方法是利用石墨 烯和六方氮化硼的摩尔条纹的矢量方向与边界的 方向之间的关系来判断拼接边界的类型. 这是因 为在本体系中,石墨烯或氮化硼的原子晶格矢量 方向与摩尔条纹的矢量方向一致. 简单来说, 如 果摩尔条纹有一个矢量方向与拼接边界方向平行, 那么边界类型是锯齿型;如果摩尔条纹有一个矢 量方向与异质边界方向垂直,那么拼接边界类型 是扶手椅型.利用这一简单的原理,我们对100个 100 nm × 100 nm 的区域进行扫描,并统计该范围 内不同边界类型的长度,统计结果显示:锯齿型: 扶手椅型 = 78%: 22% (图 4 (g)). 这一结果说明: 两步生长法中边界类型倾向于锯齿型. DFT 计算 从能量方面分析了不同边界类型的h-BN-G的稳定 性,如图4(h)所示,对于具有相同数量的B,N,C 原子的h-BN-G模型体系, B-C锯齿型边界、N-C锯 齿型边界和扶手椅型边界连接分别对应的结合能 为0.45 eV, 0.41 eV和0.39 eV. B-C 或N-C 锯齿型 边界从能量角度上更容易形成, 与实验结果相符.



图 4 (a), (b) 扶手椅型边界的高分辨 STM 图; (c), (d) 锯齿型拼接边界; (e), (f) 锯齿型和扶手椅型共存 的边界; (g) 不同边界类型的实验数据统计; (h) DFT 计算所得 B-C 锯齿型, N-C 锯齿型和扶手椅型边界的 结合能.标尺: (a) 2 nm; (b) 1 nm; (c) 2 nm; (d) 500 pm (e) 1 nm; (f) 500 pm

4 对单层h-BN-G面内异质结构有 弱电子掺杂作用的Ir(111)上的材 料体系

4.1 不同基底对h-BN-G异质结构的能带 结构的影响

在金属基底与石墨烯有强相互作用的体系中, 强的电子掺杂作用除了对于物理起伏的调制,也会 对石墨烯的能带结构产生影响.例如,Co(0001)上 石墨烯的狄拉克点位移到-4.5 eV (即费米能级以 下4.5 eV),通过弱掺杂金属金的插层可以将狄拉克 点提高到-2.5 eV^[26];而对于具有更强相互作用的 Ru(0001)上的石墨烯,其π带几乎被完全破坏,通 过非金属原子氧的插层后,石墨烯的π带重新出现 且呈现p型掺杂^[27].虽然对Rh(111)上石墨烯的 电子能带结构的研究很少,但Rh(111)与Ru(0001) 对石墨烯的作用极其类似.石墨烯的本征能带结构 有可能由于Rh(111)的d电子掺杂作用而改变或消 失,这对于研究h-BN-G异质界面处h-BN对于石 墨烯电子结构的调制作用带来挑战.因此,寻找一 个弱电子掺杂基底生长h-BN-G异质结构,对研究 本征h-BN-G异质界面的电子结构的是合适的解决 方案.

4.2 h-BN-G/Ir(111)的控制生长

Ir 是一种对石墨烯和六方氮化硼的电子掺杂 都很弱的金属.角分辨光电子能谱和理论计算结果 显示: Ir(111)上的石墨烯和六方氮化硼均呈现本 征的电子能带结构^[28].因此,我们选择Ir(111)作 为基底生长h-BN-G面内异质结构,希望制备没有 基底电子掺杂作用的异质结构,并进一步研究异质 界面的局域电子结构信息.



图5 (a)—(c) Ir(111) 上石墨烯的摩尔条纹和原子分辨的 STM 图像; (d)—(e) Ir(111) 上六方氮化硼的摩尔条纹和原子分辨的 STM 图像; (g), (h) Ir(111) 上石墨烯和六方氮化硼摩尔超晶格的原子示意图以及表观起伏的理论 计算; (i), (j) 石墨烯和六方氮化硼层内起伏的理论和实验结果对比 (STM 图像和理论计算的剖面分析) (标尺: (a) 8 nm; (b) 2.5 nm; (c) 1.5 nm; (d) 15 nm; (e) 3 nm; (f) 2 nm)

为了在Ir(111)上区分石墨烯和氮化硼这两种材料,我们同样用UHV-CVD的生长方法,在 Ir(111)上分别制备了单层石墨烯和六方氮化 硼.如图5(a),(b)所示,石墨烯在Ir(111)上呈 现出周期约为2.5 nm的摩尔条纹.从原子分辨 图像5(c)可以看出,摩尔周期是由于(10×10)C-C/(9×9)Ir(111)的晶格失配形成的,如相应的原子 模型图5(g)所示.与Rh(111)上的石墨烯不同(理 论计算结果和实验结果如图5(i),(j)所示),Ir(111) 上石墨烯的摩尔条纹起伏非常小,面内粗糙度约 为0.02 nm.与其他金属基底上的石墨烯相比, 如Rh(111)(0.16 nm)^[15],Ru(0001)(0.15 nm)^[29], Ir(111)上的石墨烯的面内起伏低了几乎一个数 量级.对于Ir(111)上的六方氮化硼,如图5(d), (e)所示,其摩尔周期约为3.2 nm.图5(f)的STM 原子结构图和模型图5(h)显示,摩尔条纹的形成 是由于(13×13)B-N/(12×12)Ir(111)的晶格失配所 致.相对Ir(111)上的石墨烯,Ir(111)上六方氮化硼 的摩尔条纹的面内起伏约为0.14 nm (理论计算结 果和实验结果分别见图5(i),(j).石墨烯和氮化硼 在Ir(111)上的面内起伏的较大差异,这与Rh(111) 上的石墨烯和六方氮化硼具有类似的面内起伏截 然不同.因此,面内起伏差异较大(石墨烯:六方氮 化硼=1:7)的两种单原子层材料能否在Ir(111)表 面拼接成单层面内异质结构成为我们下一步探索 的问题.



图 6 两步生长法构建单层 h-BN-G/Ir(111) 异质结构 (a)G@h-BN 异质结构的生长示意图; (b) Ir(111) 上亚单层石墨烯 的 STM 图像 (左下角为该区域放大的原子分辨图); (c) 填补生长六方氮化硼后形成的 G@h-BN 的异质结构; (d)h-BN@G 异质结构的生长示意图; (e) Ir(111) 上亚单层六方氮化硼的 STM 图像 (左下角为该区域放大的原子分辨图); (f) 填补石墨 烯后的 h-BN@G 异质结构; (g), (h) 六方氮化硼沿石墨烯畴区边界生长的逐步放大 STM 图; (i) 石墨烯和氮化硼拼接生长 中间过程的示意图 (标尺: (b) 7 nm; (c) 8 nm; (e) 15 nm; (f) 10 nm; (g) 10 nm; and (h) 3 nm)

我们利用与前文相同的两步生长法在Ir(111) 基底上制备了单层h-BN-G面内异质结构. 图 6 (a) 为两步生长法的流程示意图:第一步生长分立的亚 单层石墨烯畴区;第二步在空余的Ir(111)表面填 补六方氮化硼形成六方氮化硼包围石墨烯(G@h-BN)的异质结构. STM 图像(图 6 (b))显示亚单层 石墨烯畴区通常形成六边形,这和石墨烯本征的 六重对称性一致. 图 6 (b) 左下角为该畴区放大的 原子分辨图,两条蓝色箭头对应石墨烯晶格的锯 齿型方向.对比箭头方向和石墨烯畴区边缘的方 向,可以发现两者平行,即石墨烯畴区边缘以锯齿 型边终止.对多个石墨烯畴区(>50个)边缘的终 止类型进行统计显示,锯齿型边终止的边缘占主 导.其原因有二:一是石墨烯成核后,不同的边缘 类型生长速度不同,扶手椅型边生长速度大于锯齿 型边,然而在生长的过程中,生长速度快的边会逐 渐消失,生长速度慢的边得以存留,故石墨烯畴区 多以锯齿型边终止^[30];二是当石墨烯在金属基底 上生长时,石墨烯锯齿型边缘与基底的平均形成能 低于扶手椅型边缘,因此能量上更稳定[31].第二 步拼接生长六方氮化硼后,如图6(c)所示,石墨烯 和六方氮化硼分别形成约为2.5 nm 和3.2 nm 的摩 尔周期,并且石墨烯区域的起伏小于六方氮化硼 区域,这两点也与理论计算结果相符合.更为重要 的是,石墨烯与六方氮化硼的畴区边界非常清晰, 且石墨烯畴区仍保持第一次生长后形成的六边形. 这说明第二步氮化硼的生长不会对原有的石墨烯 畴区产生刻蚀或是与石墨烯形成混相. 石墨烯将 保持最初的锯齿型边缘,并与六方氮化硼拼接形 成锯齿型边界.因此, Ir(111) 上两步生长的方法 可以有效的控制h-BN-G异质结构中锯齿边界的形 成. 同样,改变两步生长法的生长次序也可以获得 石墨烯包围六方氮化硼 (h-BN@G) 的异质结构 (示 意图见图6(d)). STM图像显示Ir(111)上亚单层 六方氮化硼畴区呈现三角形(图6(e)),这与六方氮 化硼晶格的三重对称性相一致. 图6(e)左下角是 该区域的放大的原子分辨图,利用上述提到的方法 可以判断亚单层六方氮化硼同样是锯齿型边终止. 第二步拼接石墨烯生长后得到h-BN@G异质结构 (图6(f)), 且第一步形成的六方氮化硼的三角形畴 区未被刻蚀或破坏.为了进一步理解异质畴区边 界的形成机理,我们捕捉到六方氮化硼从石墨烯畴 区边缘开始生长的初始状态,如图6(g),(h)所示. 六方氮化硼倾向于沿六边形石墨烯畴区边缘成核 生长,垂直边缘的畴区宽度恰好与六方氮化硼摩尔 条纹的周期一致,因而形成六方氮化硼纳米带的结 构. 从高分辨STM图6(h)可以看出, 六方氮化硼 的晶格沿石墨烯晶格异质外延,形成锯齿型异质边 界,其生长模型示意如图6(i)所示.



图 7 h-BN-G 异质结构的边界类型识别 (a), (b) 以锯齿型边界连接的 h-BN-G 异质界面; (c), (d) 另一个锯齿型边界; (e), (f) 扶手椅型边界; (g) DFT 模拟的 B-C 锯齿型和 N-C 锯齿型边界拼接异质界面的物理起伏 (标尺: (a) 3 nm; (b) 1.2 nm; (c) 2.5 nm; (d) 1.2 nm; (e) 4 nm; (f) 1.5 nm)

为了进一步验证 Ir(111)上两步生长法所得的 h-BN-G异质结构均以锯齿型边界连接,我们在不 同批次生长的异质结构中,随机选取100个点观 察其周围100 nm×100 nm范围内的边界类型.结 果显示几乎所有的畴区边界均为锯齿型边界,如 图7(a),(c)所示.图7b,d分别是图7(a),(c)的放 大图, 从图中的原子分辨和相应的原子模型可以确定锯齿边界类型. 在所有统计范围内, 仅发现一处长约20 nm的扶手椅型边界, 如图7(e), (f)所示. 由于STM图像无法分辨锯齿型边界是N—C键连接还是B—C键连接, 我们利用DFT计算模拟了两种类型的锯齿型边界在Ir(111)基底上的物理起伏.

结果如图7(g)所示,两种锯齿型边界均可稳定存在,并且B-C锯齿型边界与Ir(111)作用力更强.

综上所述,由于Ir(111)与外延层之间的弱相 互作用,使得石墨烯和六方氮化硼在该基底上的生 长很大程度上受自身晶格对称性和锯齿型边缘稳 定性的调制,从而拼接成以的锯齿型边界(>99%) 连接的异质结构.这一结果与Rh(111)上78%的锯 齿型边界类型相区别^[15].

4.3 h-BN-G异质界面的电子结构

本征h-BN-G异质结构中石墨烯的的电子结构 是否受六方氮化硼电子结构的影响是h-BN-G单层 体系中的重要研究课题.由于Ir(111)对石墨烯和 六方氮化硼的弱电子掺杂作用, h-BN-G/Ir(111) 被 认为是类悬浮结构,一定程度上排除了基底对上层 异质结构电子态的影响. 图8及图9的dI/dV 谱是 固定针尖位置(1 V, 20 pA)后关闭反馈,同时在隧 道结电压上叠加一个正弦波信号(5 mV, 952 Hz), 最后通过锁相放大器探测电流的一次谐波得到. 为了进一步判断Ir(111)对石墨烯和六方氮化硼的 电子掺杂作用,首先需要对Ir(111)上单层石墨烯 和单层六方氮化硼分别做 dI/dV 测量. 图8(a)是 Ir(111)上石墨烯的STM 图像和相应的 dI/dV 曲 线. 在 -0.6-0.6 eV 的范围内, 石墨烯的 dI/dV 曲 线呈现本征石墨烯的狄拉克锥型, 且狄拉克点的位 置在0 eV 处, 说明 Ir(111) 对石墨烯几乎无掺杂作 用. 图8(b) 是Ir(111)上六方氮化硼的STM 图像 和相应的 dI/dV 曲线, dI/dV 曲线呈现宽带隙的 绝缘体特征(约5 eV), 略小于理论值5.9 eV. 带隙 的减小可能是由于杂质能级或针尖电子态的影响 所致. 但在 -2-2 eV 范围内并没有电子态的出现, 因此不影响我们判断异质结构中六方氮化硼对石 墨烯电子结构的影响.

我们选取一个由锯齿型边界连接而成的h-BN-G 异质结构区域, 在垂直于石墨烯和六方氮化 硼边界的直线上分别取点在 -0.8—0.8 eV范围内做 dI/dV测量.图9(a)中标记的点对应的 dI/dV 曲线见图9(b).A, B, C 点分别对应石墨烯区域逐渐靠近异质边界的三个点, 三个点的谱线均呈现石墨烯狄拉克锥结构, 且狄拉克点都在0点, 没有明显的掺杂效应.由于A 点的 dI/dV 信号强度较大, 使得C 点石墨烯的谱形不明显.但右上角插

图显示:将C点的dI/dV 谱强度增大10倍后,呈 现与A,B点类似的狄拉克锥型石墨烯信号.值得 注意的是,在石墨烯的畴区内,随着与连接边界距 离的减小,电子态的强度逐渐减弱,这可能归因于 小尺寸石墨烯的限域效应导致石墨烯畴区边界处 电子态的去简并化的影响^[32].D,E,F分别对应 六方氮化硼畴区内逐渐远离拼接边界的三个点. 在-0.8—0.8 eV范围内,该区域的dI/dV曲线均 没有明显的电子态出现,而是呈现了六方氮化硼 的宽带隙特征.综合以上实验结果可以得出结论: 在 G@h-BN 异质结构中,石墨烯和六方氮化硼均 保持自身本征的电子态,不受相互间的影响.最 近,Lijeroth^[33]组在Ir(111)基底上制备的h-BN-G 异质结构上通过Au原子的插层,进一步减弱异质 结构与基底之间的作用力,获得了没有摩尔条纹影



图 8 (a) Ir(111) 上石墨烯的 STM 图像以及相对应的 dI/dV 曲线; (b) Ir(111) 上六方氮化硼的 STM 图像以 及相对应的 dI/dV 曲线(标尺: (a) 6nm; (b) 9 nm)



图 9 (a) G@h-BN 异质结构的局域 STM 图; (b) 对应于 (a) 图中标注的各点的 d*I*/d*V* 曲线图 (标尺: (a) 10 nm)

响的锯齿型拼接边界.研究发现,h-BN-G 异质结构的锯齿型拼接边界在费米能级附近会出现界面局域的电子态,这与石墨烯锯齿型边的本征缺陷态相符合.这也从侧面说明,异质结构边界处的石墨烯的性质并不受六方氮化硼的掺杂影响.因此在h-BN-G异质结构中,六方氮化硼以绝缘态的形式存在,一方面打破了石墨烯晶格的长程对称性,使得石墨烯的带隙得以打开;另一方面,由于石墨烯和氮化硼的原子级无缝连接,极大的减少了石墨烯畴区边缘的电子散射,以确保较高的载流子迁移率.

5 结 论

我们在对石墨烯具有强电子掺杂作用的基 底Rh(111)和弱电子掺杂作用的基底Ir(111)上 利用两步生长法制备h-BN-G异质结构,并利用 STM/STS研究其生长特征和电子结构. 研究发 现,强掺杂基底Rh(111)上石墨烯和六方氮化硼具 有类似的面内起伏,是形成良好的面内异质结构 的有利条件. 石墨烯倾向于在亚单层六方氮化硼 的边缘成核生长,从而拼接成以锯齿型(78%)为主 要连接类型的异质结构. 这一生长过程和生长结 果与DFT计算结果相一致. 而在弱电子掺杂基底 Ir(111)上,石墨烯和六方氮化硼具有迥异的面内起 伏,但两者仍可以克服物理起伏上的差异拼接成为 单层面内异质结构. 由于第一步生长中亚单层石墨 烯或六方氮化硼倾向于锯齿型边终止,且第二步拼 接后边缘不受影响,所以锯齿型边得以完好的保留 从而形成锯齿型拼接边界(>99%).在拼接边界处, 石墨烯和六方氮化硼不仅有明确的原子边界,也有 明确的电子态边界. 两种物质均表现其本征的电 子结构,无混合相缓冲带的存在.这一工作对理解 h-BN-G异质结构的生长机理、原子结构、电子结构 以及基底掺杂效应等科学问题具有重要意义.

参考文献

- Novoselov K S, Geim A K, Morozov S, Jiang D, Zhang Y, Dubonos S, Grigorieva I, Firsov A 2004 Science 306 666
- [2] Novoselov K, Geim A K, Morozov S, Jiang D, Grigorieva M K I, Dubonos S, Firsov A 2005 Nature 438 197
- [3] Geim A K, Novoselov K S 2007 Nat. Mater. 6 183
- [4] da Rocha Martins J, Chacham H 2010 ACS Nano 5 385
- [5] Shinde P P, Kumar V 2011 Phys. Rev. B 84 125401
- [6] Zhao R, Wang J, Yang M, Liu Z, Liu Z 2012 J. Phys. Chem. C 116 21098

- [7] Ramasubramaniam A, Naveh D 2011 Phys. Rev. B 84 075405
- [8] Bhowmick S, Singh A K, Yakobson B I 2011 J. Phys. Chem. C 115 9889
- [9] Jiang J W, Wang J S, Wang B S 2011 Appl. Phys. Lett. 99 043109
- [10] Pruneda J 2010 Phys. Rev. B 81 161409
- [11] Ci L, Song L, Jin C, Jariwala D, Wu D, Li Y, Srivastava A, Wang Z, Storr K, Balicas L 2010 Nat. Mater. 9 430
- [12] Liu Z, Ma L, Shi G, Zhou W, Gong Y, Lei S, Yang X, Zhang J, Yu J, Hackenberg K P 2013 Nat. Nanotechn. 8 119
- [13] Levendorf M P, Kim C J, Brown L, Huang P Y, Havener R W, Müller D A, Park J 2012 *Nature* 488 627
- [14] Sutter P, Cortes R, Lahiri J, Sutter E 2012 Nano Lett.12 4869
- [15] Gao Y, Zhang Y, Chen P, Li Y, Liu M, Gao T, Ma D, Chen Y, Cheng Z, Qiu X, Duan W, Liu Z 2013 Nano Lett. 13 3439
- [16] Lu J, Zhang K, Liu X F, Zhang H, Sum T C, Neto A H C, Loh K P 2013 Nat. Commun. 4 2681
- [17] Liu M, Li Y, Chen P, Sun J, Ma D, Li Q, Gao T, Gao Y, Cheng Z, Qiu X, Fang Y, Liu Z 2014 Nano Lett. 14 6342
- [18] Corso M, Auwärter W, Muntwiler M, Tamai A, Greber T, Osterwalder J 2004 Science 303 217
- [19] Dong G, Fourre É B, Tabak F C, Frenken J W 2010 *Phys. Rev. Lett.* **104** 096102
- [20] Voloshina E N, Dedkov Y S, Torbrügge S, Thissen A, Fonin M 2012 Appl. Phys. Lett. 100 241606
- [21] Liu M, Gao Y, Zhang Y, Zhang Y, Ma D, Ji Q, Gao T, Chen Y, Liu Z 2013 Small 9 1359
- [22] Sicot M, Leicht P, Zusan A, Bouvron S, Zander O, Weser M, Dedkov Y S, Horn K, Fonin M 2012 ACS Nano 6 151
- [23] Zheng F, Zhou G, Liu Z, Wu J, Duan W, Gu B-L, Zhang S 2008 Phys. Rev. B 78 205415
- [24] Nakamura J, Nitta T, Natori A 2005 Phys. Rev. B 72 205429
- [25] Liu Y, Bhowmick S, Yakobson B I 2011 Nano Lett. 11 3113
- [26] Sánchez-Barriga J, Varykhalov A, Scholz M, Rader O, Marchenko D, Rybkin A, Shikin A, Vescovo E 2010 *Diam. Relat. Mater.* 19 734
- [27] Sutter P, Sadowski J T, Sutter E A 2010 J. Am. Chem. Soc. 132 8175
- [28] Usachov D, Fedorov A, Vilkov O, Adamchuk V, Yashina L, Bondarenko L, Saranin A, Grüneis A, Vyalikh D 2012 Phys. Rev. B 86 155151
- [29] Martoccia D, Willmott P, Brugger T, Björck M, Günther S, Schlepütz C, Cervellino A, Pauli S, Patterson B, Marchini S 2008 Phys. Rev. Lett. 101 126102
- [30] Ma T, Ren W, Zhang X, Liu Z, Gao Y, Yin L C, Ma X L, Ding F, Cheng H M 2013 Proc. Natl. Acad. Sci. 110 20386
- [31] Shu H, Chen X, Tao X, Ding F 2012 $ACS\ Nano$ 6 3243
- [32] Phark S-h, Borme J, Vanegas A L, Corbetta M, Sander D, Kirschner J 2012 Nanoscale Res. Lett. 7 1
- [33] Drost R, Uppstu A, Schulz F, Hämäläinen S K, Ervasti M, Harju A, Liljeroth P 2014 Nano Lett. 14 5128

SPECIAL ISSUE — Control of electronic states in surface low-dimensional structures

Scanning tunneling microscopy study of in-plane graphene-hexagonal boron nitride heterostructures^{*}

Liu Meng-Xi¹⁾ Zhang Yan-Feng^{1)2)†} Liu Zhong-Fan^{1)‡}

1) (Center for Nanochemistry, College of Chemistry and Molecular Engineering, Peking University, Beijing 100871, China)

2) (Department of Materials Science and Engineering, College of Engineering, Peking University, Beijing 100871, China)

(Received 12 January 2015; revised manuscript received 13 February 2015)

Abstract

In-plane heterostructure of hexagonal boron nitride and graphene (h-BN-G) has become a research focus of graphene due to its predicted fascinating properties such as bandgap opening and magnetism, which hence has ignited the attempt of experimentally growing such in-plane two-dimensional (2D) hybrid materials. Many previous researches demonstrated the synthesis of such heterostructures on Cu foils via chemical vapor deposition (CVD) process. The obtained 2D hybrid materials would offer a possibility for fabricating atomically thin electronic devices. However, many fundamental issues are still unclear, including the in-plane atomic continuity, the edge type, and the electronic properties at the boundary of hybridized h-BN and graphene domain. To clarify these issues, we report the syntheses of h-BN-G monolayer heterostructures on strongly coupled Rh(111) substrate and weakly coupled Ir(111) substrate via a two-step growth process in an ultrahigh vacuum (UHV) system, respectively. With the aid of scanning tunneling microscopy (STM), it is revealed that graphene and h-BN could be linked together seamlessly on an atomic scale at the linking boundaries. More importantly, we find that the atomically sharp zigzag-type boundaries dominate the patching interface between graphene and h-BN as demonstrated by atomic-scale STM images. To understand the physical origin of the atomic linking of the h-BN-G heterostructures, we also perform density functional theory (DFT) calculations, including geometry optimizations and binding energy calculations for different kinds of linking interfaces. The calculated results reconfirm that graphene prefers to grow on the h-BN domain edges and form zigzag linking boundaries. Besides the atomic structures on the linking interfaces, the electronic characteristics are also of particular importance. It is worth noting that the substrates coupled strongly with graphene by π -d orbital hybridization (such as Rh(111) and Ru(0001)), lead to downward shift of graphene π -bands away from the Fermi level, or decay of the intrinsic electronic structure of graphene. In this regard, the influence of h-BN on the electronic property of graphene is hard to identify on such h-BN-G heterostructures. The weakly coupled Ir(111) is chosen to be a perfect substrate to investigate the interface electronic properties of h-BN-G heterostructure due to the absence of substrate electronic doping effect. Scanning tunneling spectroscopy studies indicate that the graphene and h-BN tend to exhibit their own intrinsic electronic features near the linking boundaries on Ir(111). Therefore, the present work offers a deep insight into the h-BN-G boundary structures and the effect of adlayer-substrate coupling both geometrically and electronically.

Keywords:graphene, hexagonal boron nitride, in-plane heterostructure, scanning tunneling microscopyPACS:81.05.ue, 68.37.Ef, 73.22.Pr, 73.21.CdDOI:10.7498/aps.64.078101

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant Nos. 51222201, 51290272, 11304053, 51121091), and the Ministry of Science and Technology of China (Grant Nos. 2011CB921903, 2012CB921404, 2012CB933404, 2011CB93300, 2013CB932603).

[†] Corresponding author. E-mail: yanfengzhang@pku.edu.cn

 $[\]ddagger$ Corresponding author. E-mail: <code>zfliu@pku.edu.cn</code>