



دانشکده فیزیک و مهندسی هسته ای

پایان نامه کارشناسی ارشد فیزیک حالت جامد

بررسی خواص الکترونی و مغناطیسی نانو صفحه های بورون نیترید آلاییده با عناصر واسطه

نگارنده: اکرم ملک

استاد راهنما

دكتر طيبه مولاروى

استاد مشاور

دکتر سعید حسامی پیله رود

بهمن ۱۳۹۵

تعهد نامه

اینجانب اکرم ملک دانشجوی دوره کارشناسی ارشد دانشکده فیزیک دانشگاه شاهرود **نویسنده پایان نامه** بررسی خواص الکترونی و مغناطیسی نانو صفحه های بورون نیترید آلاییده با عناصر واسطه تحت راهنمایی خانم دکتر طیبه مولاروی متعهد می شوم.

- تحقیقات در این پایان نامه توسط اینجانب انجام شده است و از صحت و اصالت برخوردار است.
 - در استفاده از نتایج پژوهشهای محققان دیگر به مرجع مورد استفاده استناد شده است.
- مطالب مندرج در پایان نامه تاکنون توسط خود یا فرد دیگری برای دریافت هیچ نوع مدرک یا امتیازی در هیچ
 جا ارائه نشده است.
- کلیه حقوق معنوی این اثر متعلق به دانشگاه صنعتی شاهرود می باشد و مقالات مستخرج با نام « دانشگاه صنعتی شاهرود » و یا « Shahrood University of Technology» به چاپ خواهد رسید.
- حقوق معنوی تمام افرادی که در به دست آمدن نتایح اصلی پایان نامه تأثیر گذار بوده اند در مقالات مستخرج از پایان نامه رعایت می گردد.
- در کلیه مراحل انجام این پایان نامه، در مواردی که از موجود زنده (یا بافتهای آنها) استفاده شده است ضوابط
 و اصول اخلاقی رعایت شده است.
 - در کلیه مراحل انجام این پایان نامه، در مواردی که به حوزه اطلاعات شخصی افراد دسترسی یافته یا استفاده شده است اصل رازداری، ضوابط و اصول اخلاق انسانی رعایت شده است.

تا*ر*یخ :

امضای دانشجو

مالکیت نتایج و حق نشر

- کلیه حقوق معنوی این اثر و محصولات آن (مقالات مستخرج، کتاب، برنامه های رایانه ای، نرم افزار ها و تجهیزات ساخته شده است) متعلق به دانشگاه شاهرود می باشد. این مطلب باید به نحو مقتضی در تولیدات علمی مربوطه ذکر شود.
 - استفاده از اطلاعات و نتایج موجود در پایان نامه بدون ذکر مرجع مجاز نمی باشد.

تقديم به

همسر محربانم و دختر گلم که باصفای باطن و قلبی آکنده از عشق و محبت در تمام مراحل زندگی دلسوز و پشتیبان من بوده اند.

با تقدیر و تشکر از

استاد راهنما سرکار خانم دکتر طیبه مولاروی و استاد مشاور جناب آقای دکتر سعید حسامی پیله رود که در انجام این پژوهش مرا همراهی و مساعدت فرمودند تشکر و قدردانی می نمایم.

و برای همه ی آنان از خداوند متعال آرزوی توفیق روز افزون در تمام مراحل زندگی را مسئلت می نمایم. نیم رساناهای مغناطیسی رقیق شده موادی هستند که خواص نیمرسانایی و مغناطیسی را به طور همزمان نشان می دهند. این مواد نیم رساناهایی هستند که شامل تعدادی اتم عناصر واسطه اند که جایگزین کاتیون ها شده اند، از بین نیمرساناهای فرومغناطیس گروه V-III، نیمرسانای مغناطیسی BN رقیق شده با عناصر واسطه به خاطر دمای کوری بالای دمای اتاق، بیشترین کاربرد را در صنعت اسپین ترونیک دارد.

در این پژوهش خواص الکترونی و مغناطیسی نانوصفحات خالص و آلایش یافته BN با عناصر واسطه و همچنین اتم کربن، با استفاده از رهیافت نظریه تابع چگالی قطبیده اسپینی و تقریب شیب تعمیم یافته GGA توسط کد محاسباتی SIESTA مطالعه شده است. محاسبات روی نانوصفحات خالص دسته صندلی (۳,۳) و زیگزاگ (۵,۰) صورت گرفته است. نتایج حاصل از محاسبات الکترونی بیانگر خواص نیمرسانایی این نانوصفحات است. ساختارهای الکترونی نشان می دهد نانو صفحات زیگزاگ و دسته صندلی دارای گاف نواری مستقیم بوده است. تقارن چگالی حالت ها بیانگر عدم خاصیت مغناطیسی نانو صفحات خالص می باشد.

نانو صفحات دسته صندلی (۳,۳) و زیگزاگ (۵,۰) توسط عناصر واسطه مورد آلایش قرار گرفته است. چگالی حالت های اسپینی قطیبده نشان می دهد که نانوصفحات نیترید بور آلایش یافته با عناصر واسطه نیمرسانای مغناطیسی رقیق شده اند. به جز درحالت آلایش ۵ درصد CO و ۱۰ درصد Cr در موقعیت لبه وضعیت نزدیک در نانو صفحه (۵,۰) و ۱۱/۱۱ درصد Mn,Co در موقعیت لبه و وضعیت دور در نانو صفحه (۳,۳) خاصیت نیم فلزی مشاهده شد که کاربرد خوبی در صنعت اسپین ترونیک و بویژه مبحث اسپین فیلترینگ دارد. آلایش Co پایدارترین فاز فرومغناطیسی را در هر دو نانو صفحه نشان داد. آلایش Fe در نانو صفحه زیگزاگ در تمام موقعیت ها فاز پایدارش به صورت آنتی فرو مغناطیس می باشد. در مابقی آلایش ها فاز پایدار بسته به موقعیت آلایش به صورت فرومغناطیس و آنتی فرومغناطیس مشاهده می شود. گشتاور مغناطیسی کل ایجاد شده در ساختار از Ti به سمت Fe افزایش یافته و بیشینه مقدار را آلایش آهن نشان می دهد و سپس با افزایش عدد اتمی از Fe به سمت Cu گشتاور مغناطیسی کل کاهش می یابد. با آلایش کربن در نانو صفحه دسته صندلی(۳,۳) شاهد کاهش گاف نواری و ایجاد گشتاور مغناطیسی در این نانو صفحه می باشیم.

نتایج حاصل از این تحقیق می تواند جهت مطالعات تجربی آینده روی نیمرساناهای مغناطیسی رقیق شده مفید واقع گردد. با توجه به نتایج حاصله از این پژوهش و انعطاف پذیری نانوصفحات BN در حضور آلایش و مشاهده خاصیت فرومغناطیسی در دمای اتاق، نانو صفحات BN آلایش یافته با عناصر واسطه به عنوان کاندیدای مناسب جهت کاربرد در قطعات اسپین ترونیکی، فیلترهای جریان اسپینی و تزریق کننده های جریان اسپینی پیشنهاد می شوند.

کلمات کلیدی : نانوصفحات BN ، نظریه تابع چگالی، کد SIESTA، نیمرسانای رقیق شده مغناطیسی (DMS)، اسپینترونیک.

ليست مقاله مستخرج از پايان نامه:

BN، ملک، طیبه، مولاروی، (۱۳۹۵) " بررسی خواص مغناطیسی والکترونی نانو صفحه BN
 آلایش یافته با اتم های آهن "، کنفر انس فیزیک ایران - شیر از

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
	فصل اول
۲	۱–۱ مقدمه
۲	۲-۱ نیترید بور
۴	۱-۳ نانو ساختارهای نیترید بور
۵	۱-۴ دسته بندی مواد از نظر خواص مغناطیسی
۶	۱-۴-۱ دیامغناطیس
۶	۲-۴-۱ پارامغناطیس
Υ	۱-۴-۲ فرومغناطیس
λ	۱-۴-۴ فری مغناطیس
۹	۱-۴-۵ پاد فرومغناطیس
۱۰	۱-۵ مروری بر کارهای انجام شده بر روی نیترید بور
	فصل دوم
۱۸	۱-۲ مقدمه

۲۰	ترونيك	اسپين	۲-	۲
----	--------	-------	----	---

۲۱	۲-۳ مواد تزریق کننده جریان قطبیده اسپینی
۲۱	۲-۳-۱ فرومغناطیس های فلزی (TM)
۲۲	۲-۳-۲ نیم رسانای مغناطیسی رقیق شده (DMS)
۲۳	۲–۳–۳ نیم فلزها (HM)
7۴	۲-۴ مدل های نظری برای توصیف رفتار فرومغناطیس در DMSها
۲۵	۲-۴-۲ مدل تبادلی دوگانه
۲۵	۲-۴-۲ مدل ابر تبادلی زنر
٢۶	۲–۴–۳ مدل میدان میانگین
۲۷	۲-۴-۲ مدل RKKY

فصل سوم

٣	۲–۱ مقدمه
۳١	۳-۲ نظریه تابع چگالی
٣١	۳–۳ مسئله بس ذره ای
٣٢	۳-۳-۱ تقریب هارتری
٣٢	۳-۳-۲ تقریب هارتری فوک
٣٥	۳-۳-۳ نظریه توماس فرمی
٣٥	۴-۳ بررسی مختصر DFT

-۴-۱ نظريه هوهنبرگ - کوهن	۳۶
-۴-۴ معادلات کوهن شم (KS)	۳۷
-۵ تقریب چگالی موضعی(LDA)	۴۳
-۶ تقريب شيب تعميم يافته(GGA)	۴۵
-۷ روش های حل معادلات تک ذره ای کوهن شم	45
-۱-۲ کد SIESTA کـــ ۱-۲	49
-۷-۱-۷ مجموعه پایه جایگزیده اوربیتال اتمی	۴۷
-۷-۱-۷ اوربیتال زتای یگانه (SZ)	۴۷
-۷-۱-۷ اوربیتال زتای دوگانه (DZ)	۴۸
-٧-٢ شبه پتانسیل	۴٩
فصل چهارم	
۱– مقدمه	۵۲
-۲ بهینه سازی پارامترها	۵۳
-۲-۱ انرژی قطع	۵۳
-۲-۲ بردارشبکه بندی و تعداد نقاط ${ m K}$ در فضای وارون	۵۴
-۲-۳ تعیین پارامترهای ورودی نانو صفحه BN خالص و آلایش یافته	۵۴
–۲–۳–۱ انرژی قطع	۵۴

۵۶	۴-۲-۳ بردارشبکه بندی و تعداد نقاط K در فضای وارون
۵۷	۲-۲-۳ مجموعه پایه ها
۵۸	۴-۳ بررسی خواص الکترونی نانو صفحه های خالص BN (زیگزاگ و دسته صندلی)
۵۸	۲-۳-۱ بهینه سازی ساختارها
۵۸	۲-۳-۴ خواص الکترونی نانو صفحه زیگزاگ و آرمیچر خالص BN
۵۹	۴-۳-۲ بررسی ساختار نواری
۶۰	T-T-T-۴ محاسبه چگالی حالت های کلی (DOS) و جزئی (PDOS)
۶۳	۴-۴ بررسی خواص الکترونی و مغناطیسی نانو صفحات BN آلایش یافته با عناصر واسطه
۶۴	۱-۴-۴ نانو صفحه BN (۵٫۰) آلایش یافته با عناصر واسطه
۶۵	۴-۴-۱ بررسی خواص الکترونی نانو صفحه ی آلایش یافته BN (زیگزاگ و دسته صندلی)
۶۵	۴-۴-۱-۱-۱ ساختار نواری نانو صفحه BN (۵٫۰) آلایش یافته
٧۶	۲-۱-۱-۲ بررسی چگالی حالتهای نانو صفحه ی آلایش یافته BN (۵٫۰)
٨۵	۴-۴-۱-۲ بررسی خواص مغناطیسی نانو صفحه الایش یافته BN (۵٫۰)
٨۶	۴-۴-۱-۲-۱ شناسایی فاز پایدار مغناطیسی نانو صفحه الایش یافته BN (۵٫۰)
٨٨	۴-۴-۱-۲-۲ بررسی گشتاور مغناطیسی در نانو صفحه ی BN (۵٫۰) آلایش یافته
۹١.	۴-۴-۱-۴-۲ بررسی پایداری ساختارها
۹۴.	۲-۴-۴ محاسبه نانو صفحه ی BN (۳٫۳)

۹۵ (۳,۳)]	SN با-۲-۲-۲ بررسی خواص الکترونی نانو صفحه ی آلایش یافته
۹۵	۴-۴-۲-۱-۱ ساختار نواری نانو صفحه ی آلایش یافته BN (۳٫۳)
۱۰۲ (۳,۳) BN	۴–۴–۲–۱–۲ بررسی چگالی حالت های نانو صفحه ی آلایش یافته
یش یافته	۴-۴-۲ بررسی خواص مغناطیسی نانو صفحه ی BN (۳,۳) آلا
۳٫) آلایش یافته۳	F-۴-۴ بررسی گشتاور مغناطیسی در نانو صفحه ی BN (۳
۱۱۰	۴-۴-۲-۲-۲ بررسی پایداری ساختار
صفحه BN (۳,۳) مفحه	۴-۴-۳ بررسی گشتاورهای مغناطیسی عناصر واسطه بر روی نانو ه
۱۱۳ (۳,۳) BN	۴-۴-۴ بررسی گشتاور مغناطیسی آلایش Cu بر روی نانو صفحه
114	۴-۴-۵ بررسی آلایش C (کربن) بر روی نانو صفحه BN (۳٫۳)
كربن	۴-۴-۵ خواص الکترونی نانو صفحه BN (۳٫۳) آلایش یافته با
کربن	۴-۴-۵-۱-۱ ساختار نواری نانو صفحه BN (۳٫۳) آلایش یافته ب
۱) آلایش یافته با کربن۱۱۷	۴-۴-۵-۱-۵ چگالی حالت های کلی و جزئی نانو صفحه BN(۳٫۳
ا كربن	۴-۴-۵-۲خواص مغناطیسی نانو صفحه BN (۳٫۳) آلایش یافته ب
۳) آلایش یافته با کربن۳	۴-۴-۵-۲-۱ محاسبه گشتاورهای مغناطیسی نانو صفحه BN (۳
١٢٠	نتیجه گیری
١٢٣	منابع

فهرست جداول

صفحه

عنوان

فصل۱

جدول ۱–۱:مقدار انرژی تشکیل (E_{b1} و E_{b2}) عناصر واسطه همراه با انرژی پیوند TMها در محاسبات و آزمایشات......

فصل ۴

جدول۴-۲: گاف نواری وموقعیت تراز فرمی برحسب eV درآلایش ۱۰٪ نانو صفحهBN(۵٫۰)-فاز آنتی
فرو مغناطيس
جدول۴–۸:مقادیر انرژی و فاز پایدار نانوصفحه(۵٫۰)BN آلایش یافته۸۷
جدول۴–۹: مقادیر گشتاور مغناطیسی اتم های TM,B,Nها در نانوصفحه (۵٫۰)BN آلایش یافته در
فاز آنتي فرومغناطيس
جدول۴–۱۰:مقادیر گشتاور مغناطیسی اتم های TM,B,Nها در نانوصفحه (۵٫۰)BN آلایش یافته در
فاز فرو مغناطيس٩٠
جدول۴–۱۱:مقادیر انرژی پیوندی (eV) به ازای ۱۰٪و ۵٪ آلایش عناصر واسطه در نانو صفحه زیگزاگ
۹۲BN
جدول۴-۱۲:مقادیرانرژی تشکیل (eV) به ازای ۱۰٪و ۵٪ آلایش عناصر واسطه در نانو صفحه زیگزاگ
۹۳BN
جدول۴–۱۳: گاف نواری وموقعیت تراز فرمی درآلایش ۵/۵۵٪ و ۱۱/۱۱٪ نانو صفحهBN(۳٫۳)-فاز
فرو مغناطيس
جدول۴–۱۴:مقادیر گشتاورهای مغناطیسی اتم هایTM,N,Bها نانوصفحه(۵٫۰)BN آلایش یافته
در فاز فرومغناطيس
جدول۴–۱۵:مقادیر انرژی پیوندی (eV) به ازای ۱۱/۱۱٪و ۵/۵۵٪ آلایش عناصر واسطه در نانو صفحه
آرمیچر BNBN
جدول۴–۱۶:مقادیرانرژی تشکیل (eV) به ازای ۱۱/۱۱٪و ۵/۵۵٪ آلایش عناصر واسطه در نانو صفحه
آرميچر BNBN

جدول۴–۱۷: مقادیرگشتاور کل وگشتاور موضعی فلزات واسطه در نانو صفح	، آلایش یافته BN (۳,۳)
باغلظت۵/۵۵٪	111
جدول۴–۱۸: مقادیرگشتاور کل وگشتاور موضعی فلزات واسطه در نانو صفح	، آلایش یافته BN
(۳,۳)با غلظت ۱۱/۱۱٪	117
جدول۴–۱۹:مقادیر گشتاور مغناطیسی B,N,Cuومقدار گشتاورکل به ازای	آلایشCu در نانو صفحه
BN(٣,٣)	114
جدول ۴–۲۰ :مقدارگاف نواری اسپین بالا و پایین وموقعیت تراز فرمی ورفت	ِ الكتروني نانو صفحه
(۳,۳) آلایش یافته با CBN (۳٫۳) آلایش	۱۱۵
جدول۴–۲۱: مقادیر گشتاورهای مغناطیسی B,N,C وگشتاور مغناطیسی	کل نانو صفحه BN (۳,۳)
آلایش یافته با کربن	119

•	
صفحه	

عنوان

فصل اول

شكل ۱-۱: نحوه قرار گرفتن لايه ها الف) نيتريد بور ب) گرافيت
شکل ۱-۲: مقایسه ساختار نواری یک لایه از :الف)نیترید بور شش گوشه ب) گرافن
شکل ۱-۳: پذیرفتاری χ مواد دیامغناطیس در میدان مغناطیسی
شکل۱-۴: پذیرفتاری مواد پارامغناطیس در میدان مغناطیسی و جهت گیری ممان اتمها۷
شکل ۱–۵: پذیرفتاری مواد فرومغناطیس در میدان و دماهای مختلف
شکل ۱-۶: پذیرفتاری مواد فریمغناطیس در میدان۸
شکل ۱-۷: مغناطش مواد پادفرومغناطیس در میدان۹
شکل ۱-۸ : تغییرات معکوس پذیرفتاری مغناطیسی با دما
شکل۱–۹: ساختار بهینه شده از ساختار اولیه ی برروی نانو لوله های زیگزاگ (۸٫۰) تک جداره
۱۱BN
شکل۱۰-۱۰:)الف) آلایش کربن در صفحه BN . توپ های سبز و آبی به ترتیب اتم های B و N
هستند. C1 و C2 مکان جانشینی توسط کربن را نشان می دهد. ^ب) انرژی تشکیل برحسب پتانسیل
شیمیایی الکترون ها ج) چگالی حالت ها i) خالص C _B (ii و C _N (iii) سطح انرژی صفر سطح
فرمی را نشان می دهد

شکل ۱–۱۱: سطح مدل ها برای الف) صفحه ۱۲×۱۲ BN و تک لایه داپ شده با کربن در موقعیت ب) به جای B (C_B)ج) به جای N (C_N) د) ۲تا به جای B,N (2C_{BN}). فقط قسمتی که داپ شده است نشان داده شده است. اتم های نیتروژن به رنگ آبی اتم های بورون به رنگ خاکستری اتم های کربن به رنگ مشکی است......

شکل I-۱۲: چگالی حالت های جزئی برای نانو صفحه BN خالص و داپ شده با کربن الف) خالص ب)کربن به جای B ج) کربن به جایN د) کربن به جای B,N در این نمودار ها نمودار قرمز مربوط به C-2p و نمودار مشکی حالت کلی نانوصفحه BN

فصل دوم

شکل ۲-۱: نمودار چگالی حالت ها برای دو ترکیب نیم فلز الف)Co2MnGe ب) ۲٤.. Co2MnGa ب)

فصل سوم

شكل ٣- ١. الگوريتم خود سازگار اصلى....

فصل چهارم

شکل۴-۱:نمودار انرژی قطع برحسب انرژی کل، الف)نانوصفحهBN خالص(۵٫۰) ب)نانوصفحه BN
خالص (۳٫۳)
شکل۴-۲: نمودار تعداد نقاط k برحسب انرژی کل، الف) نانوصفحه خالص(۵٫۰) ب) نانوصفحه خالص
۵۶(۳,۳)
شکل۴–۳:ساختار نواری الف)نانوصفحه خالص BN (۳٫۳) ب)نانوصفحه خالص BN
۵۹(۵,۰)
شکل ۴-۴:نمودار چگالی حالت های کلی الف)نانوصفحه آرمیچر(۳,۳) ب) نانو صفحه
زيكزاك(۵٫۰)
شکل۴-۵:نمودار چگالی حالت های جزئی الف)نانوصفحه آرمیچر(۳,۳) ب) نانو صفحه
زيکزاک(۵٫۰)
شکل۴-۶: الف) ساختار خالص برای نانو صفحه BN (۵,۰) ساختار ب)آلایش۵٪در لبه ج)
آلایش۵٪در وسط د) آلایش۱۰٪در لبه دروضعیت دور ه) آلایش۱۰٪در لبه در وضعیت نزدیک و)
آلایش ۱۰ ٪در وسط در وضعیت نزدیک۶۴
شكل۴-۲ : آلايش ۵٪ در موقعيت لبه الف) Cr ب) Fe ج) Co
شكل۴–k : : آلایش ۵٪ در موقعیت وسط الف) Cr ب) Mn ج) Fe د) Co۶۷
شكل۴-۹: آلایش ۱۰٪ در موقعیت لبه در وضعیت دور -فاز فرو مغناطیس الف) Cr ب) Fe ج) Fe
د) ۶۸

لمكل۴-۱۰: آلایش ۱۰٪ در موقعیت لبه در وضعیت نزدیک -فاز فرو مغناطیس الف) Cr ب) Mn
۶۹Co (ک Fe
مکل۴-۱۱: آلایش ۱۰٪ در موقعیت وسط در وضعیت نزدیک -فاز فرو مغناطیس الف) Cr ب) Mn
۷۰Co (۵ Fe(
سکل۴-۱۲: آلایش ۱۰٪ در موقعیت لبه در وضعیت دور -فازآنتی فرو مغناطیس الف) Cr ب) Mn
۲۱Co (ک Fe (ج
مکل۴-۱۳: ساختار نواری آلایش ۱۰٪ در موقعیت لبه در وضعیت نزدیک -فازآنتی فرو مغناطیس
ف) Cr ب) Mn ج) Fe د) Co. د) Fe ف) Cr
مکل۴-۱۴: ساختار نواری آلایش ۱۰٪ در موقعیت وسط در وضعیت نزدیک -فازآنتی فرو مغناطیس
ف) Cr ب) Mn ج) Fe د) Co. د) Fe ف) Cr
نیکل۴–۱۵ :چگالی حالتهای کلی وجزئی(N-3dوN-2p) آلایش ۵٪ درلبه نانوصفحه (۰۵) الف)
Crب) Fe ج) Co ج Fe ج) Co
نیکل ۴–۱۶: چگالی حالتهای کلی وجزئی(N-2dوN-2d) آلایش ۵٪ دروسط نانوصفحه (۵٫۰)
BN ب) Rn ج) Fe د) Co د) Fe د) Nn اللف) Cr
نیکل ۴-۱۷: چگالی حالتهای کلی وجزئی(N-2dوN-2d) آلایش ۱۰٪ درلبه وضعیت دور-حالت
رو مغناطیس نانوصفحه (BN(۵,۰ الف) Cr ب) Mn ج)Fe د) Coدانوصفحه (BN(۵,۰ الف)
کل ۴-۱۸: چگالی حالتهای کلی وجزئی(N-2dوN-2d) آلایش ۱۰٪ درلبه وضعیت نزدیک-
عالت فرو مغناطیس نانوصفحه (BN(۵,۰ الف) Cr ب) Mn ج)Fe د) Co

شکل ۴–۱۹: چگالی حالتهای کلی وجزئی(N-2pjTM-3d) آلایش ۱۰٪ دروسط وضعیت نزدیک-
حالت فرو مغناطیس نانوصفحه (BN(۵,۰ الف) Cr ب) Mn ج)Fe د) CoCo. حالت فرو مغناطیس نانوصفحه (BN(۵,۰
شکل ۴-۲۰: چگالی حالتهای کلی وجزئی(N-3dوN-2p) آلایش ۱۰٪ درلبه دروضعیت دور در
حالت آنتی فرو مغناطیس نانوصفحه (BN(۵,۰ الف) Cr ب)Mn ج)Fe د)Co
شکل ۴-۲۱: چگالی حالتهای کلی وجزئی(N-2dوN-2d) آلایش ۱۰٪ درلبه دروضعیت نزدیک در
حالت آنتی فرو مغناطیس نانوصفحه (BN(۵,۰ الف) Cr ب) Mn ج)Fe د) Co
شکل ۴-۲۲: چگالی حالتهای کلی وجزئی(N-2dوN-3d) آلایش ۱۰٪ دروسط دروضعیت نزدیک
در حالت آنتی فرو مغناطیس نانوصفحه (۵٫۰)BN الف) Cr ب)Mn ج)Fe د) Coدر حالت آنتی فرو مغناطیس نانوصفحه (۵٫۰
شكل۴-۲۳: ساختار الف) خالص ب)آلایش۵/۵۵ ٪در لبه ج) آلایش۵/۵۵ ٪در وسط د) آلایش
۱۱/۱۱ ٪در لبه دروضعیت دور ه) آلایش ۱۱/۱۱ ٪در لبه در وضعیت نزدیک خ) آلایش ۱۱/۱۱ ٪در
وسط در وصعیت بزدیک برای نانو صفحه 'D1N (۲٫۱)
شکل ۴-۲۴ : ساختار نواری نانوصفحه آلایش یافته ی BN(۳٫۳) با درصد آلایش ۵/۵۵٪ در لبه الف)
۲۶ ب ۱۷۱۱ ج ۱۷۱۱ ج UV (۲۰ Cl
شکل ۴–۲۵ : ساختار نواری نانوصفحه آلایش یافته ی BN(۳۳) با درصد آلایش ۵/۵۵٪ در وسط
لف) CT ب) Fe ج CO ج Fe (ب CT ف
شکل ۴-۲۶ : ساختار نواری نانوصفحه آلایش یافته ی BN(۳٫۳) با درصد آلایش ۱۱/۱۱٪ در لبه دور
-فاز فرو مغناطیس آلف) Cr ب) IVIn ج) Fe د) CO
شکل ۴-۲۷ : ساختار نواری نانوصفحه آلایش یافته ی BN(۳٫۳) با درصدآلایش ۱۱/۱۱٪ درلبه
نزديک –فاز فرو مغناطيس الف) Cr ب) Mn ج) Fe د). Co

شکل ۴–۲۸ : ساختار نواری نانوصفحه آلایش یافته ی BN(۳۳) با درصدآلایش ۱۱/۱۱٪ دروسط نزديك -فاز فرو مغناطيس الف) Cr ب) Mn ج) Fe د). Co.... ۴-۲۹:نمودار چگالی حالت های کلی وجزئی دروسط نانو صفحه BN(۳,۳) الف) Cr ج) Fe ج) ۱۰۳.....Co ۴-۳۰:نمودار چگالی حالت های کلی و جزئی درلبه نانو صفحه BN(۳,۳) الف) Cr ب) Fe ج) Fe د) ۲۰۴..... ۴-۳۱: نمودار چگالی حالت های کلی و جزئی نانو صفحه BN(۳,۳) لبه دور-فاز فرومغناطیس الف) ۱۰۵.....Co (ک Fe(z, Mn(z))۴-۳۲: نمودار چگالی حالت های کلی و جزئی نانو صفحه BN(۳٫۳) لبه نزدیک-فاز فرومغناطیس الف) Cr ب) Mn ج) Fe د) Co د) Fe با Mn ج) ۴-۳۳: نمودار چگالی حالت های کلی و جزئی نانو صفحه BN(۳٫۳) وسط نزدیک-فاز فرومغناطیس الف) Cr ب) Fe (ج Mn ج) Fe (ج Mn ج) الف) شکل۴-۴۳:گشتاور کل (خطوط تویر)وگشتاور موضعی فلزات واسطه(خطوط خط چین)در نانو صفحه آلایش یافته BN (۳٫۳) باغلظت۵/۵٪.... شکل۴–۳۵:گشتاور کل (خطوط خط چین) وگشتاور موضعی فلزات واسطه(خطوط توپر) در نانو صفحه آلایش یافته BN (۳٫۳) باغلظت ۱۱/۱۱٪.... شكل۴-۳۶: ساختار نواري نانو صفحه BN (۳٫۳) آلايش يافته با كربن الف)آلايش۵/۵۵ ٪ در وسط ب)آلایش۱۱/۱۱ ٪در وسط در موقعیت نزدیک ج)آلایش۱۱/۱۱ ٪در لبه در موقعیت نزدیک د)آلایش ۱۱/۱۱ ٪در لبه در موقعیت دور......دور.....

شکل۴–۳۷: چگالی حالت های کلی و جزئی نانو صفحه BN (۳,۳) آلایش یافته با کربن الف)آلایش۵/۵۵ ٪ در وسط ب)آلایش۱۱/۱۱ ٪در وسط در موقعیت نزدیک ج)آلایش۱۱/۱۱ ٪در لبه در موقعیت نزدیک د)آلایش۱۱/۱۱ ٪در لبه در موقعیت دور.....

فصل اول

مروری بر نیترید بور (BN)، نانو ساختارها،خواص و کاربردها

۱–۱ مقدمه

در دهه های اخیر صنایع تولیدی و پژوهش های علمی با ورود به عرصه فناوری نانو به سمت نانو ساختارهای مواد و به دنبال آن کوچک سازی قطعات الکترونیکی سوق پیدا کرده است. که در این میان نیترید بور BN نیز از این قاعده مستثنی نیست چرا که خواص نانو مواد به طور شگفت انگیزی با افزایش سطح به حجم متفاوت از حالت کپه ای است[۱]. امروزه سیستم های تک لایه ای بسیاری شناخته شده و مورد مطالعه قرار گرفته اند از جمله: گرافن (یک لایه از گرافیت)، نیترید بور شش گوش(h-BN)، بورون کربید، مولیبدیم دی سولفید، سدیم کلراید، آلومینیوم دی سولفاید و... برای پیشرفت در نانو تکنولوژی آشنایی با سیستم های تک لایه ای خنثی که در شرایط محیطی مختلف تمییز باقی می مانند و با بالا رفتن درجه حرارت پایداری خود را حفظ می کنند لازم است، که در این زمینه گرافین و نیترید بور شش گوش مثال های برجسته ا ند.

۱-۲ نیترید بور

نیترید بور یک جامد ترکیب شده از تعداد یکسان اتم های نیتروژن و بور بوجود آمده است، و دارای ساختارهای متفاوتی از جمله شش گوش، مکعبی و لوزی رخ می باشد[۲].

نیترید بور در طبیعت یافت نمی شود در نتیجه در آزمایشگاه از اسید بوریک یا بور تری اکسید تولید می شود. پایدارترین شکل ساختار نیترید بور شکل شش گوش آن است. این شکل ساختار لایه ای شبیه گرافیت دارد، به همین دلیل این ماده گرافیت سفید نامیده می شود و تا C^o ۲۰۰۰ در هوا، C^o ۱۴۰۰ در خلا و C^o ۲۲۰۰ تحت فشار اتمسفر پایدار است[۳]. در هر لایه ی نیترید بور اتم های بور و نیتروژن با پیوند های قوی کووالانسی و در هر لایه گرافن اتم های کربن با نیروی ضعیف واندروالس به هم متصل هستند[۴]. ساختار نیترید بور و گرافیت که کاملا شبیه هم است را در شکل ۱۰ مشاهده می کنید. هر دو ماده از شبکه های شش گوش تشکیل شده است[۵].



شكل ۱-۱: نحوه قرار گرفتن لايه ها الف) نيتريد بور ب) گرافيت [۵]

یک تفاوت اصلی بین این مواد در شکل لایه هاست. در نیترید بور شش گوش لایه ها طوری تنظیم شده اند که اتم های بور دقیقا بالای اتم های نیتروژن قرار دارد و برعکس و شش گوش ها روی هم دیگر قرار می گیرد در حالیکه در گرافیت طرز قرار گرفتن ردیف ها متفاوت است، شش گوش روی هم دیگر قرار نگرفته اند. فاصله بین لایه ها در گرافیت ۲/۳۵ آنگستروم و در نیترید بور ۳/۳۳ آنگستروم می باشد. ثابت شبکه برای نیترید بور شش گوش برابر ۸۵۰۸ و برای گرافیت ۸/۳۳ است. شش گوش روی آنگستروم می باشد. ثابت شبکه برای نیترید بور ۳/۳۳ آنگستروم می باشد. ثابت شبکه برای نیترید بور شش گوش برابر ۸۵۰۸ و برای گرافیت ۸/۴۶۸ است. آنگستروم می باشد. ثابت شبکه برای نیترید بور شش گوش برابر ۸۵۰۸ و برای گرافیت ۸/۴۶۸ است. اما لایه های گرافیت ۱/۴۶۶ فی معیف واندروالس از یک دیگر جدا می شوند. اما لایه های گرافیت بیوند های ضعیف واندروالس از یک دیگر جدا می شوند. ماما لایه های گرافیت بیوند های ضعیف واندروالس از یک دیگر جدا می شوند. اما لایه های گرافیت بیوند های معیف واندروالس از یک دیگر جدا می شوند. شش گوشی رابر ۸۵۰۸ و برای میگرند، به موری که هر اتم C در روی بالا یا پایین مرکز حلقه شش گوشی مجاور قرار دارد. اما در نیترید بور شش گوشی (۱۰۹۸ است بر روی هم قرار می گیرند، به امان گروفی که هر اتم C در روی هم قرار می گیرند، به مش گوشی رابر ماند. ما در نیترید بور شش گوشی مجاور قرار دارد. اما در نیترید بور شش گوشی دراز می گیرد. این تفاوت در لایه شانی سبب بروز تفاوت اساسی در توزیع بار پیوند N-۹ و C-C می شود. حتی برای یک لایه توزیع بار در پیوند های C-C می شود. حتی برای یک لایه توزیع بار در پیوند های C-C می شود. حتی برای یک لایه توزیع بار در پیوند های C-C می شود. حتی برای یک لایه توزیع بار در پیوند N-8 و C-C می شود. حتی برای یک لایه توزیع بار در پیوند اما و خریع بار پیوند N-8 و C-C می شود. حتی برای یک لایه توزیع بار در پیوند های C-C می شود. حتی برای یک لایه توزیع بار در پیوند های C-C می شود. حتی برای یک لایه توزیع بار نویند های C-C می شود. حتی برای بار داز B به N منتقل بار در پیوند های C-C می شود و M شیمی یک نی زمان با گاف انرژی پهن می گرد، بنابراین پیوند کاملا کوالانسی (شبیه گرافیت) نبوده و مقداری خاصیت یونی دارد. انتقال بار

رفتار می کند در حالی که گرافیت رفتار فلزی از خود نشان می دهد[۶]. در شکل۱-۲ محاسبات نظری ساختار نواری یک لایه از گرافیت و BN را نشان می دهد[۵].



شکل ۱-۲: مقایسه ساختار نواری یک لایه از :الف)نیترید بور شش گوش ب) گرافن [۵]

برای یک لایه از گرافن ، دو نوار ظرفیت و رسانش یکدیگر را در انرژی فرمی قطع می کنند، از این رو گرافن یک شبه فلز است. بر خلاف گرافن برای یک لایه از h-BN نوارهای متناظر یکدیگر را قطع نمی کنند و یک گاف انرژی در حدود ۴/۵ الکترون ولتی شکل می گیرد. به طور تجربی برای نیترید بور حجمی یک گاف انرژی در حدود ۵/۸ الکترون ولت اندازه گرفته شده است [۵].

۱–۳ نانو ساختار های نیترید بور

با توجه به روند کوچک سازی قطعات الکترونیکی و با ورود به عرصه فناوری نانو در دهه های اخیر صنایع تولیدی و تحقیقات علمی و دانشگاهی به سمت نانو ساختار های مواد سوق پیدا کرده است. اکثریت ترکیبات گروه V-III هم از این قاعده مستثنی نبوده و برای بررسی نانو ساختارهای این ترکیبات به صورت تجربی و نظری کارهای زیادی انجام شده است حوزه ی مقیاسی نانو مواد نوعا زیر ۱۰۰ ۱ست. خواص نانو مواد به طور قابل ملاحظه ای متفاوت از خواص آن ها در حالت کپه ای است، در آنها شاهد خواص منحصر به فردی هستیم که ناشی از محدودیت کوانتومی و اثرات سطحی می باشد. نانو ساختارهای BN شامل نانو صفحه، نانو لوله، نانوسیم ها، نانو روبان ها و نانو ذرات می باشد که به دلیل گاف نواری پهن و مقاومت بالا و انرژی پیوند بزرگ به عنوان عناصر جدید علم نانو پتانسیل بسیار بالایی برای به کار گیری در الکترونیک جدید ،قطعات اپتیکی، الکترومکانیکی و سنسورهایی با بهره بالا دارد. ما در این پایان نامه خواص الکترونی و مغناطیسی نانو صفحات نیترید و مقاومت بالا و انرژ می و معاد بزرگ به عنوان عناصر جدید علم نانو پتانسیل بسیار بالایی برای به کار گیری در الکترونیک جدید ،قطعات اپتیکی، الکترومکانیکی و سنسورهایی با بهره بالا دارد. ما در این پایان نامه خواص الکترونی و مغناطیسی نانو صفحات نیترید بور را مورد بررسی قرار می دهیم، از این رو کمی دسته بندی مواد را از لحاظ مغناطیسی مورد بررسی قرار می دهیم.

۱-۴ دسته بندی مواد از نظر خواص مغناطیسی

برای فعالیت در حوزه مواد مغناطیسی آشنایی هر چند مختصر با منشا مغناطیس، انواع مواد مغناطیسی و ویژگی های هر یک لازم به نظر می رسد. منشا وجود مغناطیس در اتم ها اندازه حرکت زاویه ای مداری و اندازه حرکت زاویه ای اسپینی الکترون ها است ولی تعیین جهت گیری مغناطیسی نسبی الکترون های واقع در یک یون که در یک شبکه بلوری قرارگرفته به برهمکنش بین الکترون ها بستگی دارد. طبیعی ترین روش برای دسته بندی خواص مغناطیسی مواد توجه به پاسخگویی آنها به یک میدان مغناطیسی خارجی است.

مواد در میدان مغناطیسی اعمالی رفتارهای مغناطیسی متفاوتی از خود بروز میدهند و بر اساس رفتارهای مغناطیسی به دیامغناطیس، پارامغناطیس، فرومغناطیس، پادفرومغناطیس و فریمغناطیس دستهبندی میشوند. البته در بعضی کتب پادفرومغناطیس و فریمغناطیس را زیر گروه مواد فرومغناطیس به شمار میآورند.

۱-۴-۱دیامغناطیس

خاصیت دیامغناطیس در همه مواد وجود دارد و ویژگی همه ی مواد است؛ اما اغلب توسط مغناطش های قوی تر پوشیده می شود. اتم های دیامغناطیس دارای هیچ گشتاور مغناطیسی نمی باشند و مطابق شکل۱-۳، با قرارگرفتن در میدان مغناطیسی خارجی دارای گشتاور مغناطیسی القایی در خلاف جهت میدان خارجی می شوند و آن را تضعیف می کنند. پذیرفتاری مغناطیسی، این مواد بسیارکوچک، منفی و مستقل از دما می باشد. مواد آلی، عناصر سبک عناصر قلیایی خاک، مس، کوارتز و SiO2 نمونه هایی از مواد دیامغناطیس می باشند.



شکل ۱–۳: پذیرفتاری χ مواد دیامغناطیس در میدان مغناطیسی [۸]

1-۴-۲ پارامغناطیس

دلیل اصلی خاصیت پارامغناطیس وجود الکترون های جفت نشده در پوسته های پرنشده می باشد. جامد پارامغناطیس از اتم هایی تشکیل شده است که گشتاور مغناطیسی دائم اتمی دارند اما بصورت مجزا و بدون هیچ برهمکنش متقابلی بر روی یکدیگر عمل می کنند که در نهایت به سبب اغتشاشات حرارتی، جهت گیری تصادفی دارند. اعمال میدان مغناطیسی خارجی، سبب جهت گیری گشتاورهای مغناطیسی القایی در جهت میدان و تقویت آن می شود (شکل ۱–۴).

با این حال اغتشاشات حرارتی، سبب هم خط شدگی جـزئی آنها در جهت میدان خارجی می شود که حاصل آن مغناطش و پذیرفتاری مغناطیسی کوچک می باشد [۷ –۸]. فلزات قلیایی خاکی، فلزات واسطه و لانتانیدها از این دسته هستند.



شکل ۱-۴: پذیرفتاری مواد پارامغناطیس در میدان مغناطیسی و جهت گیری ممان اتمها [۸].

۱-۴-۳فرومغناطیس

فرومغناطیس به موادی گفته می شود که در غیاب میدان مغناطیسی خارجی دارای مغناطش خود به خودی بوده و برخلاف پارامغناطیس، گشتاور های مغناطیسی آن با هم برهمکنش می کنند. این برهمکنش از نوع تبادلی می باشد که در T=0 سبب همخط شدگی گشتاور های مغناطیسی در غیاب میدان می شود. فرم هامیلتونی مغناطیسی محیط های فرو در میدان خارجی B بصورت زیر می باشد:

$$H = -\sum_{i,j} J_{ij} S_i \cdot S_j - g\mu_B H \cdot \sum_i^N S_i \tag{1-1}$$

که در آن $0 < J_{ij}$ می باشد. جمله اول برهمکنش تبادلی اسپینها با هم (جمع روی نزدیک ترین همسایه ها) و جمله دوم برهمکنش اسپینها با میدان (جمع روی تمام اتم ها) می باشد. در حالت فرومغناطیس، یون ها به گونه ای به یک دیگر قفل می شوند که گشت اورهای مغناطیسی همه نقاط هم جهت می شوند اما در دماهای به قدر کافی بالا این قفل شدگی شکسته می شود بگونه ای که فرومغناطیس در دمای کوری T_c به پارامغناطیس گذار می کند. پذیرفتاری مغناطیسی این مواد بزرگ و تابع میدان این این قفل شدگی می شوند ای که می شوند ای که می شوند اما در دمای کوری آن می در حالت می بالا این قفل شدگی می شوند ای به می شود بگونه ای که فرومغناطیس در دمای کوری می باشد (شکل ۲۰ می کند. پذیرفتاری مغناطیسی این مواد بزرگ و تابع میدان اعمالی می باشد (شکل ۱–۵). آهن، نیکل، کبالت و گادولینیوم نمونه هایی از این دسته هستند [۹] .



شکل ۱–۵: پذیرفتاری مواد فرومغناطیس در میدان و دماهای مختلف [۸].

1-۴-۴فری.مغناطیس

فـری مغناط یس فقط در ترکیب اتی که ساخت ار بل وری پیچیده تری نسبت به عن اصر خالـص دارند، مشاهده می شود و در عناصر خالـص مشاهده نمی شود. این حالت در ترکیب ات اکسید های مخلوط نیز مشاهده می شود. هر چند در این مواد، برهمکنش تبادلی سبب صف بندی موازی گشت اورهای مغناطیسی در برخی نواحی و صف بندی پادموازی در نواحی دیگر می شود، اما اندازه ی گشت اورهای مغناطیسی آنها در یک جهت بزرگتر از دیگری می باشد و در نتیجه مغناطش خالص ماده صفر نیست (شکل ۱-۶) و مغناطش اشباع این مواد کمتر از فرومغناطیس می باشد. پذیرفت اری مغناطیسی این دسته از مواد بزرگ و مثبت می باشد. فریت ها نمونه هایی بارز از مواد فری مغناطیس هستند.

+++++	
+ + + + + + +	104
+++++	
+ + + + + + +	

شکل ۱-۶: پذیرفتاری مواد فریمغناطیس در میدان [۸].

۱-۴-۵ پادفرومغناطیس

اگر برهمکنش تبادلی I<+ باشد؛ میدان مولکولی به گونه ای عمل می کند که نزدیکترین گشتاورهای مغناطیسی بصورت پادموازی با یکدیگر قرار بگیرند و حالت پاد فرومغناطیس تشکیل شود. در مواد پاد فرومغناطیس، مغناطش حاصل شده در غیاب میدان خارجی حذف می شود و مطابق شکل ۱-۷، درحالت کمینه انرژی اسپین خالص آنها صفر می باشد[۹و۹]. اغلب شبکه بلوری پاد فرومغناطیس را می توان به صورت دو زیرشبکه ی درهم فرورفته ی A و B ، که جهت گشتاورهای مغناطیسی آنها در خلاف جهت یکدیگر بوده و میدان مولکولی روی هر زیرشبکه، متناسب با مغناطش زیرشبکه های دیگر است؛ تصور نمود. تقسیم اینگونه یک شبکه پادفرومغناطیس به دو زیر شبکه فرومغناطیس، به ما کمک می کند تا با متفاوت فرض نمودن اتم های هر زیرشبکه، گروه تقارنی مناسب را برای شبکه اصلی تعیین نموده و محاسبات پادفرومغناطیسی را برای شبکه مذکور انجام مناسب را برای شبکه اصلی تعیین نموده و محاسبات پادفرومغناطیسی را برای شبکه مذکور انجام دهیم. پذیرفتاری مغناطیسی این مواد کوچک اما مثبت می باشد و در دماهای بالاتر از دمای نیل T_N ، به فاز پارامغناطیس گذار انجام می دهند. در جدول تناوبی، کروم TC تنها عنصری است که در دمای اتاق در فاز پاد فرومغناطیس می باشد. پاد فرومغناطیس در ترکیباتی شامل عناصر واسطه، نیز یافت می شود. اکسید منگنز، اکسید آهن و اکسید نیکل نمونه هایی از مواد پاد فرومغناطیس هدار درمای

↑↓ ↓ 1	, † . 1	↓	↑ ↓	
t †	. †	÷	+	ï
i i	, i	+	i	1

شکل ۱-۷: مغناطش مواد پادفرومغناطیس در میدان

در شکل ۱-۸ تغییرات معکوس پذیرفتاری مغناطیسی با دما نشان داده شده است[۱۰].



شکل ۱-۸ : تغییرات معکوس پذیرفتاری مغناطیسی با دما

۱-۵ مروری بر کارهای انجام شده بر روی نیترید بور

در این بخش مروری بر کارهای تجربی و نظری انجام شده بر روی نانو ساختار های BN می پردازیم. همانطور که گفتیم نانو ساختار ها شامل نانو لوله ها، نانو روبان ها و نانو صفحه ها می باشد. مطالعه ای از نوع آلایش عناصر واسطه بر روی نانو صفحات نیترید بور انجام نشده است و بیشترین مطالعات که بر روی نانو ساختارهای BN انجام شده از نوع جذب ناخالصی بر روی نانو ساختارها می باشد. از جمله مطالعات انجام شده بر روی نانو ساختار های BN می توان به موارد زیر اشاره کرد:

BN ا. در این پژوهش که آقای زینگ^۱ و همکارانش برروی نانو لوله های زیگزاگ (۸,۰) تک جداره Sc, Ti, انجام داده اند، به بررسی خواص الکترونی از جمله انرژی جذب درحالت جذب عناصر واسطه (Sc, Ti, انجام داده اند، به بررسی خواص (V, Cr, TM=Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Pd, Pt) روی نانو لوله پرداخته اند.

[']X. C. Zeng

روش محاسبات بر پایه DFT با تقریب GGA با تابع PBE انجام شده است. اندازه ابر سلول مورد نظر روش محاسبات بر پایه TT با قریب GGA با تابع B و TT تا اتم N می باشد. TM ها همانطور که 7 8 7 در شکل 1- می بینید در پنج حالت متفاوت جذب می شوند، ۱. بالای اتم T N. بالای اتم TN . بالای اتم N بالای ایم ۲۰ (BZ) و ۵. در فواصل بالاتر از مرکز شش گوش (H)



شکل ۱-۹: ساختار بهینه شده از ساختار اولیه ی برروی نانو لوله های زیگزاگ (۸,۰) تک جداره BN

در این تحقیق آنها دریافتند که بسیاری از اتم ها ی TM می توانند جذب شیمیایی روی سطح خارجی نانو لوله BN داشته باشند که این جذب از نوع گرمازاست، و با توجه به فرمول ۱-۲ انرژی پیوند را محاسبه کردند، که با توجه به آن در جذب های فوق انرژی پیوند برای اتم های Sc, Ti, Ni,

Pd, Pt نسبتا بالاست (۱/۰eV)، و اتم های V, Fe, Co نسبتا کم است در حدود (۷۶ eV -۰/۹۲ eV نسبتا کم است در حدود (۷۶ v, Pt واره Mn پیوند کمی با نانو لوله BN دارد و اتم Zn نمی تواند جذب شیمیایی بر روی نانو لوله های BN انجام دهد.

$$E_b = E_T(BNNT) + E_T(A) - E_T(BNNT + A), \qquad (7-1)$$

که در معادله (۲-۱) (ET (BNNT+A) انرژی کل مربوط به نانو لوله آلایش یافته با اتم ناخالصی، ET م (BNNT) انرژی کل مربوط به نانو لوله خالص، (A) ET انرژی نهایی مربوط به یک تک اتم A میباشد.

در بیشتر حالت ها جذب اتم های TM می تواند باعث ایجاد نوارهای جدید در بین گاف نواری اولیه نانو لوله BN شود که در نتیجه آن باعث کاهش گاف نواری می شود. در بیشتر اتم های جذب شده بر روی نانو لوله ها ی BN گشتاور مغناطیسی غیر صفر است[۱۱].

۲. در این مقاله یانگ¹ و همکارانش بر روی صفحه BN با استفاده از نظریه تابع چگالی به بررسی جذب سطحی از عناصر واسطه (TM=Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni) روی کربن آلائیده شده بر روی صفحه هگزاگونال BN پرداختند. برای این منظور از کد محاسباتی VASP استفاده کرده اند. ابر سلول مورد استفاده $1 \times 0 \times 0$ می باشد. مطابق شکل - ۱ C را در موقعیت های مشخص شده در شکل به جای B,N در صفحه می کرده اند. سپس TMها را بر روی کربن که جایگزین نیتروژن شده است جذب می کنند انرژی تشکیل در جدول ۱–۱ آمده است[17].

¹ Xiao-Bao Yang


شکل ۱-۱۰:الف) آلایش کربن در صفحه BN . توپ های سبز و آبی به ترتیب اتم های B و N هستند. C₁ و C₂ مکان جانشینی توسط کربن را نشان می دهد. ب) انرژی تشکیل برحسب پتانسیل شیمیایی الکترون ها ج) چگالی حالت ها ۱) خالص ۲) C_B و ۳) مطح انرژی صفر تراز فرمی را نشان می دهد.

Element	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Со	Ni
E_{b1} (eV)	3.02	3.03	2.73	2.16	2.04	2.86	2.61	2.89
$E_{b2}(eV)$	2.68	2.90	2.36	1.84	1.46	2.85	2.65	2.89
$E_{\rm coh}^{\rm cal}({\rm eV})$	3.99	5.08	5.03	3.36	3.02	5.19	4.99	4.94
$E_{\rm coh}^{\rm exp}({ m eV})$	3.90	4.85	5.31	4.10	2.92	4.28	4.39	4.44

جدول ۱-۱:مقادیر انرژی پیوند (Eb1 و Eb2 عناصر واسطه محاسبات و آزمایشات

هرچه انرژی پیوند بیشتر باشد پیوند قوی تر است پس با توجه به مقادیر به دست آمده Sc,Ti,Fe,Ni می باسد. دارای پیوند قوی تری نسبت به مابقی آلایش ها دارد ضعیف ترین پیوند مربوط به اتم Mn می باسد. [۱۲]. ۳. در این مقاله آقای لیالین^۱ و همکارانش برپایه نظریه تابع چگالی و با استفاده از کد SIESTA به بررسی آلایش کربن با جایگزینی اتم کربن به جای ۱. اتم بورن (C_B) ۲. اتم نیتروژن (C_N) ۳. اتم های (C_B) (C_B) 8, N (2C_{BN}) و الایش کربن جذب اتم O_2 را بر روی ناخالصی (کربن) بررسی کردند. برای این کار ابر سلول $+ \times 1 \times 10^{-1}$ وانرژی قطع ۲۰۰ اتخاب کردند. مطابق شکل ۱–۱۱ کرا در موقعیت های مشخص شده در شکل به جای B,N در صفحه آلایش کرده اند و در شکل ۱–۱۲ نمودار جگالی می در مالی و اند و در شکل ۱–۱۲ نمودار چگالی حالت های جزئی (PDOS) آن نیز رسم شده است.



شکل I - I: سطح مدل ها برای الف) صفحه $I \times I \times I = BN$ و تک لایه آلایش شده با کربن در موقعیت P (C_B) B, ایه جای B, ایه جای B, ایه جای C_B) ج) به جای N (C_B) N (C_B). فقط قسمتی که آلایش شده است نشان داده شده است. اتم های نیتروژن به رنگ آبی اتم های بورون به رنگ خاکستری اتم های کربن به رنگ مشکی است. [17]

¹Lyalin

² particell density of state



شکل ۱-۱۲: چگالی حالت های جزئی برای نانو صفحه BN خالص و آلایش شده با کربن a) خالص b) کربن به جای c B,N در این نمودار ها نمودار قرمز مربوط به C-2p و نمودار مشکی حالت کلی نانوصفحه BN [۱۳]

نتایج در این تحقیق به قرار زیر است:

فصل دوم

اسپین ترونیک و نیمرسانای رقیق شده مغناطیسی(DMS)

۲–۱مقدمه

تکنولوژی میکروالکترونیک سنتی روی طرح های نیمرسانا پایه ریزی شده است که در آن بار الکترون برای ذخیره داده و پردازش اطلاعات مورد استفاده قرار می گیرد. در مقابل در مواد مغناطیسی اسپین الکترون مهم است. تلفیق این دو خصلت الکترون ها یعنی استفاده همزمان از اسپین و بار الکترون برای حمل اطلاعات، در صنعت بسیار جالب می باشد. بعلاوه طبیعت کوانتم مکانیک اجازه وجود حالت های اسپین میانی^{(۱}، با توجه به انرژی را می دهد. به عبارت دیگر اسپین اطلاعات بیشتری را نسبت به بار حمل می کند. از اینرو اسپین های الکترونی در تکنولوژی جدید مورد استفاده قرار می گیرند و رسیدن به کامپیوترهای بسیار کوچک آنچنان که فاینمن توضیح داده بود با تصحیحات، بهره در تجهیزاتی مثل مولدها با سرعت پردازش بسیار بالا ممکن خواهد شد. بدین ترتیب روزنه جدیدی در تکنولوژی باز شد. اسپین ترونیک^۲ از مهم ترین تحقیقات جدیدی می باشد

تا این اواخر اسپین الکترون در مسیر اصلی الکترونیک نادیده گرفته می شد. اما با پدیدار شدن تکنولوژی اسپین ترونیک (الکترونیک نقل و انتقال اسپین یا الکترونیک پایه گذاری شده روی اسپین) که در آن به جای بار الکترون، اسپین الکترون اطلاعات را حمل می کند فرصت عرضه برای ژنراتورهای جدید در طرح های میکروالکترونیک استاندارد با اثرات وابسته به اسپین، که از برهمکنش بین حامل ها و خواص مغناطیسی آنها می آید، ایجاد شد. یک شاخه مهم در اسپین ترونیک، اسپین ترونیک پایه ریزی شده روی نیمرساناها می باشد.

¹ spin center

² spintronics

هر طرح اسپین ترونیک نیمرسانایی دارای سه جزء است:

- ۲. تزریق کننده اسپین، برای تزریق حامل های قطبیده اسپینی.
- ۲. یک ناحیه مغناطیسی برای انتقال یا دست کاری اطلاعات نوشته شده روی اسپین.
 - ۳. آشکارساز اسپین.

در پردازش اطلاعات برای بهره وری بیشتر از اسپین ها نسبت به بارها ، مسائل تکنیکی معینی باید حل شود که در زیر بیان شده است:

- چگونه جریان های قطبیده اسپینی به یک نیمه رسانا به طور مؤثر تزریق شود؟
- چگونه اطلاعات طبقه بندی شده در جریان قطبیده اسپینی، در مدت انتقال نگه داشته شود؟
 - چگونه جریان قطبیده اسپینی که در یک مکان است، اندازه گیری شود؟

اولین مشکل در این مسیر در مرز مشترک مواد مغناطیسی با نیمه رساناها ایجاد می شود. بدین گونه که اطلاعات اسپین الکترون در فصل مشترک در طول سطح مقطع مواد نگه داشته می شود و بازده تزریق اسپین پایین می آید. یکی از دلایل فیزیکی کاهش رسانش اسپین در عبور آن از فلز فرو مغناطیسی به نیم رسانا، وجود لایه مرده مغناطیسی است. بنابراین قطبیدگی در فلز مغناطیسی از بین می رود. اگر نیم رسانای مغناطیسی به عنوان تزریق کننده اسپینی به کار برده شود، این مشکلات حل خواهد شد. بعلاوه طرح نیمه رسانا ترکیب الکترونیک سنتی را با تکنولوژی الکترونیک پایه ریزی شده روی اسپین راحت تر می سازد. از این رو ساخت نیمه رساناهای فرومغناطیسی بسیار مطلوب آست. این نوع نیمه رساناها باید مغناطش و خواص ترابری مناسبی داشته باشند بعلاوه دمای کوری

۲-۲ اسپین ترونیک

اسپین ترونیک حوزه نسبتا جدیدی است که مبنای آن بر اساس کنترل جریان اسپینی علاوه بر جریان بار حاملها و استفاده از خاصیت بار و اسپین حاملها تواما در قطعات الکترونیکی همچون ترانزیستورها و دیودها می باشد. اسپین یک کمیت کاملا کوانتومی است که به الکترون یک درجه آزادی اضافه می دهد برای برهم کنش با میدان مغناطیسی بنابراین مزیت استفاده از حامل بار و اسپین تواما در الکترونیک نیم رسانای معمولی باعث افزایش قابلیت و عملکرد آن نیم رسانا می شود. در سال ۱۹۹۲، اشترن و گرلاخ با طرح آزمایشی تجربی وجود اسپین وطبیعت کوانتیده بودن اسپین الکترون ($S_z=\pmrac{\hbar}{2}$) رانشان دادند [۱۴]. استفاده از اسپین به عنوان پایه ی واحد، در ذخیره سازی و پردازش اطلاعات کوانتومی، باعث افزایش پردازش اطلاعات و قطعاتی با سرعت سوئیچینگ بالا ،همچنین مصرف انرژی کمترو امکان ذخیره سازی اطلاعات بیشتری در فضای محدودتری در مقیاسهای پایین می شود[۱۵]. هدف اسپینترونیک فهم و درک برهم کنش اسپین و محیط حالت جامد اطرافش به منظور ساخت و طراحی قطعات مفید بر اساس این دانش به دست آمده می باشد[۱۶]. به طور کلی اسپینترونیک شامل بررسی ترابرد اسپین همچون دینامیک و واهلش آن در مواد حالت جامد که به لحاظ تکنولوژی پیشرفته و پربازده اند، می باشد. از مزایای قطعات اسپينترونيكي نسبت به قطعات الكترونيكي مي توان به موارد زير اشاره كرد.

۱-سرعت پردازش و عملکرد بالا : زیرا ذخیره سازی و پردازش اطلاعات در قطعات اسپینترونیکی تواما انجام می شود پس حافظه و عملیات منطقی روی یک تراشه واحد قرار میگیرند.

۲-مصرف انرژی کمتر با بهره بالاتر: انرژی لازم برای چرخش اسپین حامل بار و جهت گیری آن نسبت به تغییر جهت حرکت خود حامل بار به مراتب بسیار کمتر است[۱۷].

۳-ذخیره سازی بر مبنای اسپین بار در گروه حافظه های غیر فرار قرار می گیرند ولی بر مبنای بار الکتریکی با قطع ولتاژ اطلاعات از بین می رود[۱۸].

۲-۳ مواد تزریق کننده جریان قطبیده اسپینی

یکی از مهم ترین مولفه ها درقطعات اسپین ترونیکی تزریق جریان بهینه اسپینی و کنترل آن در این قطعات است . پایه ترین مواد برای ترابرد اسپینی در قطعات اسپینترونیکی ایجاد یک جمعیت غیر تعادلی از حامل ها که دارای گشتاور اسپینی غیر صفر در داخل این قطعات و کنترل این جریان قطبیده اسپینی توسط ولتاژگیت [۱۹] یا میدان مغناطیسی موضعی و در نهایت آشکارسازی ان می باشد.ایجاد این چنین شرایط غیر تعادلی از جریان با قطبش اسپینی غیر صفر به صورت عمومی معروف به تزریق اسپین می باشد. [۲۱–۲۰] در اینجا به معرفی سه گروه از فرو مغناطیس ها می پردازیم که عبارتند از:

۱-فرومغناطیس ها بر پایه فلزات واسطه (TM)' ۲-فرومغناطیس ها بر پایه نیم رسانا ی مغناطیسی رقیق شده (DMS)' ۳-فرومغناطیس های نیم فلزی (HM)'

T-۳-۲ فرومغناطیس ها برپایه فلزات واسطه (TM)

این نوع فرو مغناطیس جزء اولین گروه شناخته شده ی فرو مغناطیس ها می باشدکه مهمترین آنها Co,Ni,Fe می باشد. در این مواد چگالی حالت ها برای دو حالت اسپین بالا و اسپین پایین غیر صفر می باشد که حاکی از رفتار فلزی آنهاست. عدم تقارن چگالی حالت های اسپین بالا و پایین غیر صفر می باشد که حاکی از رفتار فلزی آنهاست. عدم تقارن چگالی حالت های اسپین بالا و پایین در اطراف تراز فرمی به آنها خاصیت مغناطیسی با قطبش اسپینی غیر صفر داده است. از معایب پایین در اطراف تراز فرمی به آنها خاصیت مغناطیسی با قطبش اسپینی غیر صفر داده است. از معایب پایین در اطراف تراز فرمی به آنها خاصیت مغناطیسی با قطبش اسپینی غیر صفر داده است. از معایب پایین در معل اسپینی غیر صفر داده است. از معایب پایین در اطراف تراز فرمی به آنها خاصیت مغناطیسی با قطبش اسپینی غیر صفر داده است. از معایب نوو مغناطیس های فلزی عدم تطابق ساختار نواری در محل اتصال با نیم رساناست که این مسئله مربو میناطیس آن می توان به دمای کوری T_c بالای این دسته از فرومغناطیس ها اشاره کرد.

¹.Trasition metal

².Diluted magnetic semiconductor

³·Half Metal

T-T-T نیم رساناهای مغناطیسی رقیق شده (DMS)

یک مولفهی مهم در استفاده از اسپین حاملها در قطعات اسپین ترونیکی، تزریق اسپین قطبيده از يک منبع فرومغناطيس ميباشد. يک روش تزريق اسپين پلاريزه استفاده از مواد فرومگنتیک و عناصر واسطه فلزی که پوسته d ظرفیت آنها در حال پر شدن است نظیر Fe,Co,Mn,V,Cr,Ni مىباشد. ولى به دليل عدم سازگارى ساختارى در مرز اتصال فلز-نيمرسانا كه باعث پراکندگی و کاهش بازده تزریق اسپین قطبیده در کانال نیمرسانا میشود، توجهات به سمت نیمرساناهای مغناطیسی رقیق شده (DMS) بهعنوان منبعی از اسپین قطبیده مورد توجه قرار گرفت. هنگامی که کسری از اتم ها در یک نیم رسانای غیر مغناطیسی با یون های مغناطیسی جایگزین شود، اسپین اتمی این آلاینده های مغناطیسی با برهم کنشی که با حامل های داخل شبکه انجام می دهند ایجاد یک خاصیت مغناطیسی در ماده می کنند در نتیجه ماده هم خاصیت نیم رسانایی و هم خاصیت مغناطیسی دارد که به آن نیم رسانای مغناطیسی رقیق شده می گویند.[۲۲] نیمرساناهای مغناطیسی رقیق شده که نوع نیمرسانا غالبا عناصر (II-VI) و (III-V) جدول تناوبی می باشند که با عناصر واسطه رقیق شده اند، از زمان آغاز مطالعات در زمینه ی DMSها در ترکیبات نیم رساناهای گروه II-VI مانند CdSe بیش از دو دهه گذشته است و از معایب این گروه نداشتن خاصیت مغناطیسی و مرتبه فرو مغناطیس شدن در دماهای بالا دانست که به همین علت کاربردی در صنعت ییدانکردند. [۲۳] از سوی دیگر DMS های حاصل از ترکیبات گروه III-V از قبیل Ga,Mn)As) و In,Mn)As) اشاره کرد به علت دارا بودن خاصیت فرومغناطیسی و پایداری اسپینی بالا، در صنعت اسپین ترونیک توجه بسیاری از محققین را به خود جلب کرده است. باتوجه به بیشترین دمای کوری گزارش شده برای این ترکیبات به ترتیب ۱۷۰K و ۳۵K بوده است[۲۴] تلاش بیشتر به منظور توسعه DMSهای جدید تری که بتوانند در دمای اتاق فرو مغناطیس بماند صورت گرفت.

کارهای نظری و محاسبات دیتل و همکارانش [۲۵] نوید بخش DMSهایی با دمای کوری بالای دمای اتاق می باشد. محاسبات آن ها نشان داد که آلایش ZnO وGaN با عناصر واسطه ی فلزی عموما Mn,Cr تمایل به ایجاد فرو مغناطیس شدن با دمای کوری بالاتر از دمای اتاق دارند. این پیش بینی سرآغازی برای مطالعات متنوع تجربی برروی این ترکیبات بود[۲۶,۲۷]. از معایب فرومغناطیس های نیم رسانا می توان به دمای کوری پایین آن ها نسبت به فرومغناطیس های فلزی و نیم فلزی اشاره کرد و از مزایای آن می توان به سازگازی با صنعت نیم رساناها در اسپین ترونیک نیم رساناها اشاره کرد.

HM) الما (HM) الما (HM)

مفهوم واژه نیم فلز اولین بار توسط گروت^۱ و همکارانش برپایه ی محاسبات برای ساختار نواری ترکیب هویسلر^۲ NiMnSb در سال ۱۹۸۳ مطرح شد[۲۸]. آلیاژهای هویسلر از جمله موادی هستند که جزء مواد فرومغناطیس هستند. خانوادهٔ ترکیبات هویسلر با بیش ازیک هزار عضو توجه بسیاری از محققین را به خود جلب کرده است. ویژگی های فیزیکی متعدد از قبیل ویژگی نیم فلزی، ویژگی های مغناطیسی متنوع، اثر حافظه شکلی، اثر مغناطوگرمایی و مغناطو مقاومت بزرگ از یکسو و سادگی فیزیک حاکم بر آنها از سوی دیگر دلیل توجه فراوانی به این ترکیبات است. نمودار چگالی حالت ها برای چند ترکیب نیم فلزی در شکل۲–۱ آمده است. اصطلاح نیم فلزی براساس سیستمی با ساختار نواری شکافتگی اسپینی^۳ نامتقارن به کار می رود. به این صورت که نوارهای اسپین بالا رفتار فلزی یعنی چگالی حالت های غیر صفر در تراز فرمی و نوارهای اسپین پایین رفتار نیم رسانایی یعنی دارای چگالی حالت های صفر در تراز فرمی و نوارهای اسپین پایین رفتار نیم رسانایی رفتار فلزی یعنی چگالی حالت های ضر در تراز فرمی و اطراف آن می باشد (همانند شکل ۲–۱) به همین

^{1.}Groot

²·Heusler compound

^{3.}Spin-split



شکل۲-۱: نمودار چگالی حالت ها برای دو ترکیب نیم فلز الف)Co2MnGa ب) Co2MnGa و۳۰]

۲-۴ مدل های نظری برای توصیف رفتار فرو مغناطیس در DMSها

در این پایان نامه رفتار مغناطیسی نانو صفحات نیم رسانای BN بررسی شد . در این بخش با توجه به مشخص نبودن کامل مکانیزم رفتار فرو مغناطیس در نیم رسانا به معرفی مهم ترین مدل ها و مکانیزم های برهم کنش می پردازیم. در جامدات اوربیتال های الکترونی اتم های همسایه بیشتر با یکدیگر هم پوشانی می کنندکه ناشی از همبستگی الکترونی^۱ آنهاست. این ویژگی برهم کنش تبادلی داخل اتمی است که انرژی کل بلور را وابسته به آرایش نسبی اسپین های جایگزیده اتم های همسایه معای همسایه معای می داخل اتمی است که انرژی کل بلور را وابسته به آرایش نسبی اسپین های جایگزیده اتم های همسایه معای می مسایه معای می کند.بزرگترین برهم کنش می باشد. که می کند.بزرگترین برهم کنش مغناطیسی در جامدات (Ver ») برهم کنش تبادلی می باشد. که می کند.بزرگترین برهم کنش مغناطیسی در جامدات (Ver ») برهم کنش تبادلی می باشد. که مسئول نظم های اسپین موازی (فرومغناطیس) یا پاد موازی (آنتی فرو مغناطیس) می باشد. برهم کنش های تبادلی⁷ بسته به نوع ماده و سیستم مورد نظر می تواند با مکانیزم های متفاوت ایجاد شود.

¹.Electron correlation

².Exchange interaction

۲-۴-۲ مدل تبادلی دوگانه

ساتو وکاتایاما — یوشیدا [۳۱] با انجام محاسبات الکترونی براساس رهیافت اصول اولیه ابتدا به ساکن برای آلایش نوع n در اکسیدروی (ZnO) پیشنهاد افزایش دمای کوری در حضور نمونه های آلایش یافته با Ni,Fe,Co را دادند. در این مدل حالت فرومغناطیس در اکسید روی آلایش یافته با عناصر فلز براساس برهم کنش تبادلی دوگانه که اولین بار توسط زنر به منظور توصیف مشاهدات تجربی رفتار فرو مغناطیسی در مواد منگانیت ارائه شدتوضیح داده شد[۳۲]. برهم کنش تبادلی دوگانه توسط پرش الکترونها بین دو یون همسایه عناصر واسطه توضیح داده می شود. در ZMG ترازهای ۳d یون های TM توسط میدان بلوری به ترازهای دوگانه (*e*_B) با انرژی پایین تر وترازهای سه گانه(*t*_{2g}) باانرژی بالاترشکافته می شوند. حالت های اسپین بالا و پایین نیز توسط شکافتگی تبادلی شکافته می شود[۳۳,۳۴].

۲-۴-۲ مدل ابر تبادلی زنر

این نظریه که توسط زنر مطرح شد[۳۵] نشان می دهد برهم کنش های ابر تبادلی به دو صورت مستقیم [۳۶](مسئول رفتارآنتی فرومغناطیس) و غیر مستقیم (مسئول رفتارفرومغناطیس) رخ می دهد. برهم کنش تبادلی مستقیم بین الکترون های لایه d ، MTها واوربیتال های P کاملا پر آنیون های اطراف آن به صورت آنتی فرو مغناطیس شکل(۲-۲) می باشد. طبق اصل طرد پائولی اسپین آنها باید در خلاف جهت هم قرار گیرد که این باعث جفت شدگی آنتی فرو مغناطیس بین نزدیکترین کاتیون های MT همسایه توسط آنیون اشتراکی می شود. برهم کنش غیر مستقیم ابر تبادلی بین الکترون های لایه ی جایگزیده d کاتیون های MT توسط واسطه گری حامل های نواری غیر جایگزیده تمایل به نظم لایه های b نیمه پر MT به صورت جفت شدگی فرو مغناطیسی دارد.(شکل۲-۲) رفتار فرو مغناطیس فقط زمانی امکان پذیر است که برهم کنش ابر تبادلی غیر مستقیم بربرهمکنش ابرتبادلی مستقیم غالب باشد[۳۷].



شکل۲-۲: برهم کنش ابر تبادلی مستقیم جفت شدگی دو یون TM مجاور هم به صورت آنتی فرومغناطیس توسط یک آنیون (یون مثبت) اشتراکی

۲-۴-۲ مدل میدان میانگین

در مدل میدان میانگین برهمکنش بین دو اتم جایگزیده TMبواسطه حفره های آزاد در ماده باعث آرایش فرو مغناطیس بین اتم های TM می شود. به دلیل احتمال بر هم کنش مستقیم ابر تبادلی بین دو اتم TM همیشه بین برهمکنش فرومغناطیس و آنتی فرو مغناطیس رقابتی وجود دارد.



شکل ۲-۳: مدل میدان میانگین : جفت شدگی فرومغناطیسی اسپین های جایگزیده TM بواسطه ی حفره های آزاد.

RKKY مدل ۴-۴-۲

مدل RKKY توصیف کننده برهم کنش مغناطیسی بین یک یون مغناطیسی جایگزیده با الکترون های غیر جایگزیده نوار رسانش می باشد. به دلیل برهم کنش الکترونهای مغناطیسی به صورت جفت شدگی تبادلی فرومغناطیس یا آنتی فرو مغناطیس نمایان می شود. مدل RKKY یک مدل تبادلی غیر مستقیم می باشد و زمانی که در ماده میزبان شاهد حضور تمرکز بالایی از حامل های غیر جایگزیده همچون فلزات هستیم، این مدل بهروری لازم را دارد[۳۸].



شکل ۲-۴: انرژی تبادلی RKKY و وابستگی آن به فاصله ی بین اتمی r که رفتار نوسانی دارد و باعث جفت شدگی به صورت فرومغناطیس و آنتی فرومغناطیس می شود[۳۸].

¹.Ruderman-kittel-kasuya-yoshida

فصل سوم

نظریه تابع چکالی DFT

۳–۱ مقدمه

نظریه های مکانیک کلاسیک و کوانتومی دو نظریه اصلی مورد استفاده برای توصیف اکثر قریب به اتفاق سیستم های فیزیکی هستند اما محدودیت اصلی شان این است که تنها مساله های تک ذره ای و دو ذره ای در این چارچوب ها دارای حل تحلیی دقیق هستند و برای بررسی سیستم های بیش از دو ذره ای در حالت کلی باید دست به دامان نظریه ها و تقریب های توسعه یافته و روش های محاسباتی شد. راهکارهای متعدد و مختلفی برای توصیف محاسباتی سیستم های بس ذره ای توسعه پیدا کرده است که هر یک، بسته به مسایل و خواص مورد مطالعه از تقریب ها و مدل های نظری مختلفی استفاده می کند. یکی از نظریه های مهم و پایه برای بسیاری از محاسبات سیستم های بس ذره ای نظیر مولکول ها و بلورها، نظریه ی تابعی چگالی^۱ است. نظریه تابع چگالی (DFT) نظریهای در چارچوب مکانیک کوانتومی برای بررسی ساختار الکترونی مواد در سیستمهای بس ذرمای است. در این نظریه، با معرفی تابعی جهان شمول انرژی و وردش گیری از آن، ویژگیهای الکترونی ماده (در اینجا چگالی الکترون) بدست میآید. [۳۹] این نظریه ریشه در مدل توماس-فرمی دارد، و بر پایه دو قضيه ي هوهنبرگ وكوهن بنا شده است. توضيح پديدههايي مانند نيروهاي بينمولكولي، بويژه نيروي واندروالسی، نوار ممنوعه در نیمهرساناها، انتقال بار در حالت برانگیخته و... با این روش بطور کامل امکان پذیر نیست و پژوهش برای ایجاد تغییراتی که این محدودیتها را از بین ببرند ادامه دارد. [۳۹] نظریه تابعی چگالی از محبوبترین و فراگیرترین روشها در فیزیک حالت جامد و مکانیک کوانتومی و شیمی کوانتومی می باشد. [۳۹] که استفاده از این نظریه به همراه رهیافت کوهن-شم^۲ منجر به یک توصيف تک ذره اي از سيستم هاي بس ذره اي مي شود که تأثير بسزايي در ساده سازي محاسبات

¹ . Density Functional Theory (DFT)

². Kohn-Sham scheme

آنها دارد و به همین دلیل امروزه مبنای اکثر محاسبات کوانتومی بلورها که جزء مسایل اساسی فیزیک ماده چگال هستند به شمار می رود.

در این فصل ابتدا مروری کوتاه بر مفاهیم اولیه ی نظریه ی تابعی چگالی داریم و سپس با معرفی رهیافت کوهن-شم هامیلتونی تک ذره ای مربوطه را استخراج می کنیم. در ادامه با معرفی مختصر سیستم های مغناطیسی ارایه خواهند شد.

۲-۳ نظریه تابعی چگالی

از آنجایی که پژوهش حاضر مربوط به شبیه سازی نظری سامانه های واقعی مورد استفاده در فن آوری های قابل سنجش می باشد، از روش های بکار گیری شده و مؤثر برای موفقیت این مطالعه استفاده می کنیم. برای درک خواص حالت پایه الکترونی سامانه، از روش محاسبات اولیه ^۱ بر پایه نظریه تابعی چگالی (DFT) بهره گرفته ایم. گرچه کار آیی نظریه تابعی چگالی شناخته شده است . بنابراین این بخش را با خلاصه ای از بعضی ویژگی های مهم و البته شناخته شده مربوط به روش های DFT مورد استفاده در کدهای کامپیوتری، برای سامانه مورد نظر دنبال می کنیم.

۳-۳ مسئله بس- ذرهای

یکی از اهداف فیزیک ماده چگال، مطالعه نظری خواص الکترونی مواد است. درک رفتار سامانهها، اعم از اتمها، مولکولها و نانو ساختارها برای سامانههای تودهای پیچیده، مربوط به حل معادله شرودینگر است که حل این معادله، وظیفه اصلی و اساسی مسئله بس- ذرهای است. از آنجاییکه برهمکنش کولنی یا الکترواستاتیک بین الکترونها خیلی قوی است، حل تحلیلی این معادله تنها برای تعداد کمی از سامانههای

¹ Ab initio

بسیار ساده ممکن است و بطور خاص راهحل عددی را تنها میتوان برای تعداد کمی از اتمها و مولکولها، بدست آورد. مسئله اصلی و پیچیده محاسباتی در ماهیت بس- ذرهای هامیلتونی H نهفته است .

$$H[\{\mathbf{r},\mathbf{p}\}|\{\mathbf{R},\mathbf{P}\}] = \sum_{i=1}^{N} \frac{\mathbf{p}_{i}^{2}}{2m_{i}} + \sum_{i=1}^{M} \frac{\mathbf{P}_{I}^{2}}{2M_{I}} + \sum_{I < J} \frac{e^{2}}{\left|\mathbf{r}_{i} - \mathbf{r}_{j}\right|} + \sum_{I < J} \frac{Z_{I}e^{2}}{\left|\mathbf{r}_{i} - \mathbf{R}_{I}\right|} + \sum_{I < J} \frac{Z_{I}Z_{J}e^{2}}{\left|\mathbf{R}_{I} - \mathbf{R}_{j}\right|}$$
(1-7)

این هامیلتونی به توابع موج بس- ذرهای اعمال می شود،

$$\psi_{MB} = (\{r_1, ..., r_n\}; \{R_1, ..., R_N\})$$
(Y-Y)

ویژه حالتهای سامانه واقعی، برحسب سهم الکترونها و اتمها، توسط معادله بس- ذرهای زیر توصیف می شود:

$$\hat{H}(\{\mathbf{r}_{i}\},\{\mathbf{R}_{I}\}) \ \psi_{MB}(\{\mathbf{r}_{i}\},\{\mathbf{R}_{I}\}) = E_{tot} \ \psi(\{\mathbf{r}_{i}\},\{\mathbf{R}_{I}\})$$
(\mathcal{T}-\mathcal{T})

با توجه به تعداد زیاد برهم کنشهای موجود در این مسئله، حل کردن آن حتی امروزه برای قویترین ابر کامپیوترها، بسیار مشکل است. بنابراین محققان برای پیدا کردن بعضی از تقریبها که به سادگی این عمل را انجام دهد، تلاشهای زیادی را انجام دادهاند. اولین آنها، توسط بورن و اپنهایمر^۱ در سال ۱۹۲۷ بیان شد[۳۹]. هنوز سوال دیگری وجود دارد: از دیدگاه کوانتومی، به چه صورت معادله ویژه مقداری الکترونی که برهم کنش بین ۱۰^{۳۳} الکترون در مواد را توصیف می کند، را حل کنیم. دوباره با یک معادله شرودینگر بس- ذرهای سروکار خواهیم داشت!.

¹ Born and Oppenheimer

۱–۳–۳ تقریب هارتری

روشهای مختلفی در طول قرن گذشته، در راهی درست اما ساده، برای در نظر گرفتن برهم کنش الکترونها، پیشنهاد شده است. بسیاری از نظریههای تقریبی، مربوط به پیدا کردن یک تقریب تک-ذره خوب برای جمله کولنی است. اولین تلاش مربوط به هارتری ^۱ در سال ۱۹۲۸ است[۴۰]. ویژگی-های اصلی تقریب هارتری عبارتند از:

پتانسیل کولنی غیر موضعی با پتانسیل کولنی موضعی (پتانسیل هارتری) که توسط
 کل الکترونها میانگین گیری شده است، جایگزین می شود.

$$V_{\rm H} = \sum_{N}^{j=1} \int d^3 r' \, \varphi_j^*(r') \, \varphi_j(r') \frac{1}{|r-r'|} = \int d^3 r' \, \rho(r') \frac{1}{|r-r'|} \tag{4-7}$$

• تابع موج الکترونی بس- ذرهای $(\{r\}, \{R\})$ بصورت حاصل ضرب N تابع موج تک- ذره، که معادله شرودینگر تک- ذره را ارضاء می کند، جدا شده است. $\varphi(\{r\}, \{R\}) \approx \varphi_{H} = \varphi_{i}(r_{1}) \varphi_{i}(r_{2}) \varphi_{i}(r_{3}) \dots \varphi_{i}(r_{i})$ (۵-۳)

گرچه تقریب هارتری نتایج قابل قبولی را ارائه میدهد، اما علاوه بر این که اثرات تبادلی و همبستگی بین الکترونها را نادیده می گیرد، همچنین اصل طرد پائولی (اثر مولفه اسپینی) را در نظر نمی گیرد. ۲-۳-۳ تقریب هار تری فوک

با توجه به خاصیت پاد متقارنی تابع موج نسبت به تعویض هر دو الکترون، میتوان با درج کردن آمار فرمی دیراک، تابع موج را بصورت یک دترمینان اسلیتر برحسب توابع موج تک- ذره بیان کرد.

¹ Hartree

$$\varphi(\{\mathbf{r}\},\{\mathbf{R}\}) \approx \varphi_{HF} = \frac{1}{\sqrt{N!}} \det[\varphi_i(\mathbf{r}_j)]$$
(8-7)

$$\int d^{3}r' V_{x}(r,r')\varphi_{i}(r') = -\sum_{j=1}^{Noccup} \int d^{3}r' \varphi_{j}^{*}(r') \frac{1}{|r-r'|} \varphi_{j}(r)\varphi_{i}(r')$$
(Y-Y)

در این رویکرد جدید از مشارکت تبادلی ^۲N، میتوان پیش بینی انرژی های کل برای اتبها و مولکول ها را بهبود بخشید اما آن در توصیف سامانه های حالت جامد شکست میخورد بطوری که گاف انرژی مربوط به عایق ها و نیمرساناها را بیش از اندازه در نظر می گیرد. روش های مربوط به هارتری فوک، همبستگی بین الکترون ها با اسپین مخالف و بنابراین استتار را در نظر نمی گیرند. یک امکان برای رفتن به آن سوی تقریب هارتری فوک و محاسبه همبستگی بین الکترون ها، استفاده از روش برهم کنش پیکربندی^۱ (CI) است. [۴۲] در این روش مجموعه ای از دترمینان های اسلیتر بعنوان پایه-ای برای تابع موج بس - ذره ای در نظر گرفته میشوند، اما تعداد پیکربندی ها با سرعت به نسبت تعداد الکترون ها افزایش می یابد که خود بشدت باعث طاقت فرسا شدن روش فوق میشود (یک ترکیب خطی از دترمینان ها برای توصیف پایین ترین حالت در نظر گرفته میشود، اما افزایش تعداد پیکربندی ها به نسبت افزایش تعداد الکترون ها به این معنی است که تنها سامانه های با تعداد کم تقریب میدان دبا دقت بالا محاسبه شوند). همه یاین روش ها مربوط به مجموعه ای به اصطلاح، تقریب میدان میانگین^۲ می باشند: بطوری که همه الکترون ها یک پتانسیل میانگین گیری شده ناشی از برهم کنش الکترواستاتیک با چگالی بار تشکیل شده توسط الکترون های دیگر سامانه، را تجربه می-تقریب میدان میانگین^۲ می باشند: بطوری که همه الکترون ها یک پتانسیل میانگین گیری شده ناشی از برهم کنش الکترواستاتیک با چگالی بار تشکیل شده توسط الکترون های دیگر سامانه، را تجربه می-کنند.

¹ Configuration Interaction

² Mean field approximation

۳-۳-۳ نظریه توماس -فرمی

یک رویکرد متفاوت توسط توماس و فرمی^۱ در سال(۱۹۲۸–۱۹۲۷) ارائه شد [۴۳,۴۴]، بطوری-که مسئله بس- ذرهای در قالب یک چارچوب نیمه کلاسیکی قرار می گیرد و درجات آزادی سامانه تنها در چگالی الکترونی (n(r) متمرکز شده است. توسعه این روش توسط دیراک^۲ در سال ۱۹۳۰ [۴۵]، -که در آن برهم کنش تبادلی بین الکترونها برحسب تابعی از چگالی در نظر گرفته شد، و همچنین بوسیله اسلیتر^۳ که اثرات همبستگی را در نظر گرفت، بیان شد. اینها پایه و اساس توسعه نظریه تابعی چگالی بودند.

DFT بررسی مختصر

گرچه در مدل توماس فرمی امکان اصلاح (همانند اثرات همبستگی و تبادلی یا گرادیان چگالی با بسط دیراک) وجود دارد و میتواند منجر به نتایج واقعاً خوبی شود، آنرا نمیتوان بعنوان اولین روش ساده نظریه تابعی چگالی در نظر گرفت. اولین پایه علمی نظریه تابعی چگالی در سال ۱۹۶۴ بوسیله هوهنبرگ و کوهن در مقاله اصلی [۴۶] که منجر به دریافت جایزه نوبل شیمی در سال ۱۹۹۸ به کوهن شده بود، معرفی شد. آنها نشان دادند که همه خواص الکترونی سامانه، در پیکربندی حالت پایه غیر تبهگناش، بطور کامل توسط چگالی الکترونی سامانه (r) مشخص میشود: علاوه بر این انرژی و پتانسیل را میتوان تنها بعنوان تابعی از چگالی الکترونی بیان کرد. یک سال بعد، در سال ۱۹۶۵، کوهن و شم، یک طرح خود- سازگار بمنظور نگاشت مسئله برهمکنشی بس- ذرمای به یک مجموعه از معادلات تک- ذره غیر برهمکنشی، و فرمول,بندی دوباره روش میدان میانگین با یک اصل

[°]Dirac

"Slater

^{&#}x27; Thomas and Fermi

وردشی که تنها براساس پایهای از چگالی الکترون میباشد، ارائه دادند[۹]. بنابراین اولین نقطه عطف نظریه تابعی چگالی، میتواند بر اساس نظریه هوهنبرگ- کوهن و معادلات کوهن- شم، در نظر گرفته شود.

۱-۳-۴ نظریه هوهنبرگ-کوهن

نظریه هوهنبرگ- کوهن (H-K) بیان می کند که خواص مرتبط با ساختار الکترونی سامانه در حالت پایه بصورت کامل توسط چگالی الکترونی حالت پایه n(r) بیان می شود. این نظریه بیان می-کند: چگالی حالت پایه n(r) می تواند بطور منحصر بفردی پتانسیل خارجی v(r) سامانهای مقید از الکترونهای برهم کنشی را تعیین کند. منظور از منحصر بفرد، همراه با یک ثابت اضافی است (که در مقاله هوهنبرگ- کوهن تعریف شده است). با در نظر گرفتن سامانهای از N- الکترون برهم کنشی در حضور پتانسیل خارجی $V_{ext}(r)$ ، هامیلتونی بصورت زیر خواهد شد:

$$\hat{H} = \hat{T} + \hat{V}_{ext} + \hat{W} \tag{A-W}$$

$$\hat{T} = -\frac{1}{2} \sum_{i}^{N} \nabla_{i}^{2} \tag{9-7}$$

و جمله پتانسیل کولنی برهم کنشی الکترون- الکترون بصورت:

$$\hat{W} = \frac{1}{2} \sum_{i \neq j} v_{ij} \left(\left| \mathbf{r}_{i} - \mathbf{r}_{j} \right| \right)$$
(1.-7)

خواهد بود و برای جمله برهم کنش با پتانسیل خارجی $V_{\text{ext}}(\mathbf{r})$ خواهیم داشت:

$$\hat{V}_{ext} = \frac{1}{2} \sum_{i}^{N} v_{ext}(\mathbf{r}_{i})$$
(11-7)

(KS) معادلات کوهن- شم (KS)

راهبرد مهم ویژه برای حل مسئله عملی DFT توسط کوهن و شم معرفی شده است. [۴۷] آنها یک سامانه کمکی از الکترونهای غیر برهم کنشی که در معرض پتانسیل مؤثر (۲) *v*^{KS}_{eff} قرار گرفته و توسط هامیلتونی زیر توصیف می شود، را در نظر گرفتند:

$$\hat{H}^{KS} = \hat{T}^{KS} + \hat{v}_{eff}^{KS}$$

$$(17-7)$$

وهمچنین فرمول بندی اولیه هارتری معادله شرودینگر برای الکترونهای غیر برهم کنشی در پتانسیل خارجی v_{eff} و اصل کمینه H-K، را نیز در نظر گرفتند. بر طبق نظریه هوهنبرگ و کوهن، برای سامانه غیر برهم کنشی N- ذره، انرژی یک تابعی از چگالی است:

$$E_s[n] = T_s[n] + \int v_s(\mathbf{r}) \widetilde{n}(\mathbf{r}) d \mathbf{r}$$
 (۱۳-۳)
بیان اصلی مورد استفاده در ایجاد طرح کوهن- شم به شرح زیر است: برای هر سامانه برهم کنشی، یک
پتانسیل تک- ذره موضعی $V_{ks}(\mathbf{r})$ وجود دارد، بطوری که چگالی حالت پایه دقیق برابر با چگالی حالت
پایه از سامانه کمکی (\widetilde{n} ، میباشد، به این معنی که ($n(\mathbf{r}) = \widetilde{n}(\mathbf{r})$.

ما بحثمان را به سامانههای غیر تبهگن، محدود می کنیم، برای روشهای کلی تر می توان به مرجع [۴۸] مراجعه کرد. کمینه کردن تابعی انرژی برای سامانه کوهن - شم از N - ذره مستقل، با محدودیت در تعداد الکترونها و با در نظر گرفتن این که چگالی (ñ (r) باید برای یک سامانه از ذرات مستقل ساخته شود، مجموعه معادلات زیر را بدست می آوریم:

$$\left[-\frac{\hbar^2}{2m}\nabla^2 + v_s(\mathbf{r})\right]\varphi_i(\mathbf{r}) = \varepsilon_i\varphi_i(\mathbf{r}) \tag{14-7}$$

چگالی نمایش منحصر بفردی از (پایین ترین) N اوربیتال ذره تنها دارد:

$$n(\mathbf{r}) = \widetilde{n}(\mathbf{r}) = \sum_{i=1}^{N} \left| \varphi_i(r) \right|^2 \tag{12-7}$$

$$\int d\mathbf{r} \, \varphi_j^i(\mathbf{r}) \varphi_i(\mathbf{r}) = \delta_{ij} \tag{19-7}$$

هنگامی که وجود پتانسیل (vs(r) چگالی برهم کنشی داده شده از n(r) را تولید می کند، فرض بر این است که (vs(r) از نظریه هوهنبرگ- کوهن پیروی می کند.

$$F_{HK}[n] = \frac{1}{2} \iint d\mathbf{r} d\mathbf{r}' \frac{n(\mathbf{r})n(\mathbf{r}')}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}'|} + T_s[n] + E_{xc}[n]$$
(1V-T)

و رابطه زیر را بدست آوریم:

$$E_{v}[n] = T_{s}[n] + \int d\mathbf{r} \, v(\mathbf{r}) n(\mathbf{r}) + \frac{1}{2} \iint d\mathbf{r} d\mathbf{r}' \frac{n(\mathbf{r})n(\mathbf{r}')}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}'|} + E_{xc}[n]$$
(1A-7)

که این رابطه با استفاده از سه شرط زیر برای [Fнк[n بدست آمده است:

•جمله انرژی هارتری
$$\frac{|r-r'|}{|r-r'|} \frac{1}{2} \int dr dr' \frac{n(r)n(r')}{|r-r'|}$$
، برهم کنش بین الکترونها را توصیف می-
کند.
•انرژی جنبشی T_s مربوط به سامانه غیر برهم کنشی است.
•جمله [n] انرژی تبادلی- همبستگی نامیده می شود و هنوز مقدار دقیقی برای آن

$$E_{xc}[n] = F_{HK}[n] - \frac{1}{2} \iint d\mathbf{r} d\mathbf{r}' \frac{n(\mathbf{r})n(\mathbf{r}')}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}'|} - T_s[n]$$
(19-5)

مشخص نیست و بصورت زیر تعریف میشود:

اما با توجه به معادله (۱–۲۲) می توان مشاهده کرد که E_{xc} شامل پتانسیل و یک قسمت جنبشی می باشد:

$$E_{xc}[n] = \left(W[n] - \frac{1}{2} \iint d\mathbf{r} d\mathbf{r}' \frac{n(\mathbf{r})n(\mathbf{r}')}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}'|} \right) + \left(T[n] + T_s[n] \right)$$
 (7.-7)

اصل وردشی هوهنبرگ و کوهن تضمین میکند که [n]Ev برای تغییرات کوچک (n(r) در نزدیکی کمینه مقدار چگالی (n(r) بی تغییر است:

$$\delta E_{v}[n] = E[n + \delta n] - E[n] = 0$$

$$\int \delta \widetilde{n}(\mathbf{r}) \left\{ v(\mathbf{r}) + \frac{\delta T_{s}[\widetilde{n}]}{\delta \widetilde{n}(\mathbf{r})} + \frac{1}{2} \int \frac{\widetilde{n}(\mathbf{r})}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}'|} d\mathbf{r}' + \frac{\delta E_{xc}[\widetilde{n}]}{\delta \widetilde{n}(\mathbf{r})} - \mu \right\}_{\widetilde{n}=n} d\mathbf{r} = 0$$
(Y 1-Y)

$$\frac{\delta T_s[\tilde{n}(\mathbf{r})]}{\delta \tilde{n}(\mathbf{r})} + v(\mathbf{r}) + \frac{1}{2} \int \frac{\tilde{n}(\mathbf{r})}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}'|} d\mathbf{r}' + \frac{\delta E_{xc}[\tilde{n}(\mathbf{r})]}{\delta \tilde{n}} - \mu = 0$$
(YY-Y)

پتانسیل تبادلی- همبستگی v_{xc} را بصورت زیر تعریف میکنیم:

$$v_{xc}(\mathbf{r}) = \frac{\delta E_{xc}[n]}{\delta n(\mathbf{r})}$$
(YW-W)

و همچنین پتانسیل مؤثر

$$v_{eff}^{KS}(\mathbf{r}) = v(\mathbf{r}) + \frac{1}{2} \int \frac{n(\mathbf{r}')}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}'|} d\mathbf{r}' + v_{xc}(\mathbf{r})$$
(74-7)

$$\left\{-\frac{1}{2}\nabla^2 + v_{eff}^{KS}(\mathbf{r}) - \varepsilon_i^{KS}\right\} \varphi_i^{KS} = 0$$
(YΔ-Y)

که
$$arepsilon_i^{KS}$$
 و $arphi_i^{KS}$ بترتیب ویژه مقادیر و ویژه بردارهای کوهن– شم هستند. و خواهیم داشت:

$$\sum_{i}^{N} \varepsilon_{i} = \sum_{i} \left\langle \varphi_{i} \middle| -\frac{1}{2} \nabla^{2} + v_{eff} (\mathbf{r}) \middle| \varphi_{i} \right\rangle =$$

$$= T_{s} [n(\mathbf{r})] + \int v_{eff} n(\mathbf{r}) d\mathbf{r} =$$

$$= T_{s} + \int v(\mathbf{r}) n(\mathbf{r}) d\mathbf{r} + \frac{1}{2} \int \frac{n(\mathbf{r}) n(\mathbf{r}')}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}'|} d\mathbf{r} d\mathbf{r}' +$$

$$+ \int v_{xc} (\mathbf{r}) n(\mathbf{r}) d\mathbf{r}$$
(Y8-Y)

$$E_{v}[n] = T_{s} + \int v(\mathbf{r})n(\mathbf{r})d\mathbf{r} + \frac{1}{2} \iint \frac{n(\mathbf{r})n(\mathbf{r}')}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}'|} d\mathbf{r} d\mathbf{r}' + E_{xc}[n]$$
(YY-1)

$$E_{tot} = T_s[n] + \int v_{ext}(\mathbf{r})n(\mathbf{r})d\mathbf{r} + \frac{1}{2} \iint \frac{n(\mathbf{r})n(\mathbf{r}')}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}'|} d\mathbf{r} d\mathbf{r}' + E_{xc}[n] =$$

$$\sum_{i}^{N} \varepsilon_i - \frac{1}{2} \iint \frac{n(\mathbf{r})n(\mathbf{r}')}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}'|} d\mathbf{r} d\mathbf{r}' + E_{xc}[n] - \int v_{xc}(\mathbf{r})n(\mathbf{r})d\mathbf{r}$$
(YA-Y)

$$0 = \delta E_s[n] = E_s[n + \delta n] - E_s[n] = \delta T_s + \int d\mathbf{r} \,\delta n(\mathbf{r}) \,v^{KS}(\mathbf{r}) \tag{79-7}$$

که این منجر به بیان نهایی، همان طور که در بالا ذکر شد، می شود:

$$v_{eff}^{KS}(\mathbf{r}) = v_{ext}(\mathbf{r}) + \frac{1}{2} \int \frac{n(\mathbf{r}')}{|\mathbf{r} - \mathbf{r}'|} d\mathbf{r}' + v_{xc}(\mathbf{r})$$
(\mathbf{T} - \mathbf{T})

فرمول بندی کوهن- شم متکی به ارتباط سامانه واقعی N الکترونی و یک سامانه غیر برهم کنشی ساختگی از طریق ($v_{xc}(\mathbf{r})$ است. بنابراین ($v_{xc}(\mathbf{r})$ شامل اطلاعات مهم درباره اصلاحات بس- ذرهای می شود بطوری که در نظریه اختلال بس- ذرهای [۴۹٬۵۰] برحسب جملات دینامیکی غیر موضعی توصیف می شود.

ممکن است این مورد توجه قرار گیرد که نگاشت بین چگالیهای حالت پایه و پتانسیل کوهن- شم، v_{xc}(**r**) و n(**r**) در یک مسیر خاص و ویژه است. در حقیقت ارتباط تابعی واقعی بین (**r**) و v_{xc}(**r**) بسیار غیر تحلیلی است: تغییرات کوچک یا حتی بینهایت کوچک در چگالی ممکن است که تغییرات مورد توجه در پتانسیل xc این است که تغییرات مورد توجه در پتانسیل xc این یحانی است که تغییرات مورد توجه در پتانسیل xc این xc

معادلات KS را می توان بعنوان فرمالیزم دقیق از طرح هارتری در نظر گرفت: با وجود مقدار دقیق Exc و xc را در و تلاش اصلی DFT در سود، تمام اثرات بس- ذرهای بصورت اصولی و بطور کامل محاسبه می شوند، و تلاش اصلی DFT در سودمندی عملی حالت پایه، موقعی که تقریب خوبی (ساده اما دقیق باشد) برای پتانسیل xc پیدا شود، قرار گرفته است.

بعضى از ملاحظات

 بتانسیل هارتری یک برآورد دقیق از پتانسیل تبادلی ارائه میدهد اما اثرات همبستگی بین الکترونهای سامانه را در نظر نمی گیرد، به همین دلیل معادلات هارتری انرژی کل را زیاد برآورد می کنند. ۲. معادلات KS، در واقع، هم اثرات تبادلی و هم اثرات همبستگی موجود در تابعی E_{xc}[n].
۲. معادلات E_{xc} را به حساب میآورند.
۳. پتانسیل تک- ذره مؤثر V_{eff} را میتوان بعنوان پتانسیل خارجی یکتائی در نظر گرفت که بر ذرات غیر برهم کنشی وارد میشود، مشابه با چگالی (n(r) سامانهای از الکترونهای برهم کنشی که در پتانسیل فیزیکی خارجی (v(r) قرار گرفتهاند.
۴. مسئله بس- ذرهای N- الکترونی اولیه (که یک محاسبات طاقت فرسا است) به یک مجموعه از n معادله تک- ذرهای، ساده شده است بطوری که یک سامانه ساختگی از الکترونهای الکترونهای می معومه از n معادله تک- ذرهای به محاسبات طاقت فرسا است) به یک مجموعه از n معادله تک- ذرهای، ساده شده است بطوری که یک سامانه ساختگی از تعویض می کند.

در طرح کوهن- شم مسئلهی مربوط به سامانهی برهم کنشی در عین حال ساده شده است، اما هنوز غیر قابل حل است: در حقیقت پیدا کردن یک تقریب خوب برای انرژی تبادلی- همبستگی E_{xc} لازم است. هنگامیکه تقریب خوبی برای E_{xc} بدست آمد، معادلات کوهن- شم بطور خود سازگار حل خواهند شد و در نتیجه چگالی حالت پایه و انرژی کل از سامانهی برهم کنشی، همان طور که در شکل -۱-۳ رسم شده است، بدست خواهند آمد



شکل ۳-۲. الگوریتم خود سازگار اصلی

۳-۵ تقریب چگالی موضعی (LDA)
رویکرد کوهن شم نشان داد که چگونه مسئله بس ذره ای را به یک مسئله تک الکترونی موثر تبدیل کنیم .که البته نیاز است که تابعی تبادلی- هم بستگی، [n(r)] مشخص باشد.
متاسفانه شکل دقیق تابعی تبادلی-همبستگی به سادگی شناخته شده نیست، بنابراین باید از تقریب استفاده کرد.ساده ترین تقریب ،تقریب چگالی موضعی(LDA) نامیده میشود[۵۱].

¹ Local Density Approximation

$$E_{xc}^{LDA}[n(r)] \approx \int n(r) \varepsilon_{xc}^{homo}(n(r)) dr \qquad (\text{TI-T})$$

که ε_{xc}^{homo} انرژی همبستگی – تبادلی گاز الکترونی همگن ،با چگالی الکترونی n(r) می باشد. رابطه (۳–۳۱) رامی توان به صورت زیر نوشت:

(۳۲-۳)
$$E_{xc} = \int n(r) [\varepsilon_x^{homo}(n(r)) + \varepsilon_c^{homo}(n(r))] dr$$

عبارت $\varepsilon_x^{homo}(n(r))$ به صورت زیر محاسبه می شود:
 $\varepsilon_x^{homo} = -\frac{3}{4} (6n(r)/\pi)^{\frac{1}{3}}$ (۳۳-۳)

محاسبه عبارت $\mathcal{E}^{homo}_{x}(n(r))$ قدری مشکل تر از عبارت $\mathcal{E}^{homo}_{x}(n(r))$ است و محسبه دقیق LDA مروش منت کارلو کوانتومی ^۱ انجام می گیرد. تعمیم LDA برای سیستم های قطبیده اسپینی، آن به روش منت کارلو کوانتومی ^۲ انجام می گیرد. تعمیم LDA می می دوش منت کارلو کوانتومی ^۲ انجام می گیرد. تعمیم LDA مراب برای سیستم مای قطبیده اسپینی، موضعی ^۲ (LSDA) می برای اسپینی موضعی ^۲ (LSDA) است که $\mathcal{E}^{\pm}_{xc}(n^{+}(r), n^{-}(r))$

¹ Quantum Monte Carlo

 $^{^{\}rm r}$ Local Spin Density Approximation

۳-۶ تقریب شیب تعمیم یافته (GGA)

تقریب پر استفاده ی دیگری که نسخه تعمیم یافته LDA محسوب می شود تقریب GGA می باشد که فرمولبندی متفاوتی از آن توسعه پیدا کرده است. پر استفاده ترین تابع های این تقریب ، تابع پردو-ونگ (PW91) در سال ۱۹۹۲ و تابع پردو-بورگ-ارنزرهوف(PBE) در سال ۱۹۹۶ با پارامترهای مختلف فرمول بندی شد.

در این پایان نامه از دومین تابع این تقریب بهره گرفته شده است. در تقریب GGA ، انرژی تبادلی-همبستگی علاوه بر چگالی الکترونی در هر نقطه به تغییرات چگالی در آن نقطه وابسته است . در این صورت رابطه انرژی تبادلی به صورت زیر نوشته می شود :

$$\mathbf{E}_{\mathrm{xc}}^{\mathrm{GGA}} = \int n(r) \varepsilon_{xc}(n(r), |\nabla n(r)|) dr = n(r) \varepsilon_{xc}^{homo} F_{xc}(n, |\nabla n|) dr \quad (\mathsf{TF-T})$$

که در این رابطه عبارت F_{xc} یک تابع بدون بعد است که به صورت زیر نوشته می شود :

$$F_{xc}(n, |\nabla n|) = F_x(n, |\nabla n|) + F_c(n, |\nabla n|) \qquad (\forall - \forall \Delta)$$

محاسبه F_c مشکل تر از F_x می باشد اگر چه نقش آن در عبارت بالا کمتر است. برای F_c تابع های مختلفی پیشنهاد شده است . اما تنها نام تابع های مربوط به F_x ذکر می شود که در بالا به دو مورد آن اشاره شد آن هم به علت اهمیت بیشتر F_x نسبت به F_c می باشد[۵۳]. برای سیستم های قطبیده اسپینی چگالی انرژی در این تقریب به صورت زیر است :

$$\varepsilon_{\rm xc}^{\pm}(r) = \varepsilon_{\rm xc}^{\pm}(n^+(r), n^-(r), |\nabla n^+(r)|, |\nabla n^-(r)|) \tag{(79-7)}$$

۳-۷ روش های حل معادلات تک ذره ای کوهن-شم

کد های زیادی وجود دارند که از روش DFT برای محاسبات ساختار الکترونی مواد استفاده می کنند. [۵۶٫۵۵٫۵۴]تفاوت اساسی بین کدها در تقریب های به کار گرفته در آنها وعموما مربوط به مجموعه پایه ای است توابع موج کوهن شم را براساس آن بسط داده می شود. این مجموعه پایه ها به سه گروه عمده تقسیم می شوند:

۱-روش پایه های غیر جایگزیده امواج تخت (PW) :کدهایی نظیر VASP و Quantum Espresso و غیره بر این مبنا می باشد .

۲-روش پایه های جایگزیده : ازجمله توابع Gaussian ، مانند کد Gaussian و اوربیتال های اتمی نظیر کد SIESTA و

۳-روش هیبریدی و ترکیبی کره های اتمی ، نظیر اوربیتال مافین-تین خطی . این روش تلفیقی از دو روش بالا است که از دو نوع پایه استفاده می کنند. کد محاسباتی WIEN2k بر این روش استوار است.

'SIESTA کد ۱–۷–۳

کد SIESTA بر مبنای روش دوم یعنی بسط تابع موج کوهن-شم بر مبنای ترکیب خطی از اوربیتال های جایگزیده ی اتمی و تقریب شبه پتانسیل برای توصیف الکترون های مغزی و هسته می باشد. که در اینجا به طور مختصر توصیفی کد SIESTA را ارائه می دهیم .

¹ Spanish Initiative for Electronic Simulations with Thousands of Atoms

۳-۷-۱-۱ مجموعه پایه جایگزیده اوربیتال اتمی

در کد SIESTA برای حل معادله ی کوهن-شم از ترکیب خطی اوربیتال های اتمی عددی جایگزیده به عنوان مجموعه پایه به منظور بسط استفاده می شود.

که این اوربیتال های اتمی را می توان به صورت حاصلضرب یک تابع شعاعی در یک هماهنگ کروی نوشته شود :

$$\phi_{lmn}(r,\theta,\varphi) = R_{n,l}(r)Y_{l,m}(\theta,\varphi) \tag{(4)}$$

که $R_{n,l}$ یک تابع شعاعی برای اوربیتال n، و $Y_{l,m}$ یک هماهنگ کروی حقیقی برای تکانه زاویه ای lوربیتالی l وعدد کوانتومی مغناطیسی m می باشد. تابع شعاعی فراتر از یک شعاع خاص r_c صفر می شود. دقت نتایج برای یک سیستم بر مبنای اوربیتال های اتمی وابسته به اندازه و شکل پایه هاست. اندازه تعداد پایه ها بر مبنای زتای (ξ) چند گانه می باشد[۵۴].

sz) اوربیتال زتای یگانه (sz)

مجموعه پایه ی زتای یگانه (SZ) ، آرایش الکترون های لایه ظرفیت را پوشش می دهد که محتوای همه پوسته های باز ودر بعضی مواقع پوسته های بسته با انرژی بالا از قبیل لایه d در عناصر واسطه می باشد. این توابع پایه توسط حل معادله ی شعاعی شرودینگر برای اتم با پتانسیل محدود کننده بدست می آید.

(DZ) اوربیتال های زتای دوگانه(DZ)

اوربیتال زتای دو گانه با توجه به ادامه روند شکافت مجموعه پایه ی Gaussian ساخته می شود . . اوربیتال شکافت، با ساختن یک پایه ی اوربیتالی تحلیلی که به آرامی در شعاع r_{split} ، اوربیتال زتای اولیه را منطبق میکند، به دست می آید. شکل تابع استفاده شده برای اوربیتال شکافت به صورت زیر است :

$$R_l^{2\xi}(r) = \begin{cases} r^l(a_l - b_l r^2) & \text{if } r < r_l^{split} \\ R_l^{1\xi}(r) & \text{if } r \ge r_l^{split} \end{cases}$$
(TA-T)

ثابت های $I_{n} e_{l} I_{l}$ با استفاده از پیوستگی توابع موج و مشتقات آن ها در r_{l}^{split} تعیین می شود . تابع شعاعی دومین زتا کل ، یعنی $R_{l}^{2\xi} c_{l}$ $r_{l}^{split} \leq r$ دنباله ای مشابه اولین زتا کل دارد . شعاع شکافت شعاعی دومین زتا کل ، یعنی $R_{l}^{2\xi} c_{l}$ $r_{l}^{split} \leq r$ دنباله ای مشابه اولین زتا کل دارد . شعاع شکافت r_{l}^{split} توسط پارامتر نرم شکافت تعیین می شود. این پارامتر شعاع انطباق (rm) یک اوربیتال تحلیلی که اوربیتال زتای اولی به پایه ی زتای دو گانه می شکافد ، پیدا می کند . شعاع انطباق (rm) یک اوربیتال تحلیلی که اوربیتال زتای اولی به پایه ی زتای دو گانه می شکافد ، پیدا می کند . شعاع انطباق rm با مشخص شدن اینکه روند شکافت اوربیتال نسبت به روند اوربیتال زتای اولی باید دارای مقدار نرم شکافت است به روند اوربیتال زتای اولی باید دارای مقدار نرم شکافت ایشد، تعیین می شود. مقدار معتبر نرم شکافت در بازه ی بین ۰ تا ۲ به غیر از شامل شدن ۰ و ۲ قرار دارد . r می دارد . r معاع محدود کننده اوربیتال زتای دومی می دارد . r مای محدود کننده اوربیتال زتای دومی می باشد. مقدار r_{0} می محدود کننده اوربیتال زتای دومی می باشد. مقدار r_{0} معاد r_{0} می دارد . r مین ۰ تا ۲ به غیر از شامل شدن ۰ و ۲ قرار باشد، تعیین می شود. مقدار معتبر نرم شکافت در بازه ی بین ۰ تا ۲ به غیر از شامل شدن r_{0} می دارد . r می دارد . r می دارد . r می می دارد . r می محدود کننده اوربیتال زتای دومی می دارد . r م محدود کننده اوربیتال زتای دومی می باشد. مقدار r_{0} توسط پارامتر نرم شکافت کنترل و تعیین می شود.

'split-norm
۲-۷-۳ شبه پتانسیل

پتانسیل کولنی قوی و الکترون های مغزی به شدت مقید در اتم ها باعث تغییراتی بسیار سریع در توابع موج با تعداد زیادی گره می شوند. درنتیجه به تعداد زیادی توابع پایه برای توصیف نیاز داریم . برای کاهش تعداد توابع پایه از روش شبه پتانسیل استفاده می کنیم. برای کاهش تعداد حالت ها در محاسبات می توان الکترون های یک اتم را به الکترون های ظرفیت و مغزی تقسیم کرد. الكترون هاى ظرفيت الكترون هايي هستند كه پوسته هاى خارجي اتم را اشغال مي كنند و مسئول پیوند های شیمیایی می باشند. بنابراین خواص الکترونی این حالت ها به میزان بسیار زیادی به محیط شیمیایی آن ها بستگی دارد. اما الکترون های مغزی الکترون هایی هستند که پوسته های داخلی اتم و نزدیک به هسته را اشغال می کنند و در پیوند های شیمیایی مشارکت ندارند. خواص الکترونی این حالت ها به میزان بسیار جزئی به محیط شیمیایی آن ها بستگی دارد. پس می توان فرض کرد که پتانسیل الکترون های مغزی مستقل از محیط است، در نتیجه می توان الکترون های مغزی را از محاسبات حذف کنیم و فقط الکترون های ظرفیت را در نظر بگیریم. پس می توان پتانسیل ناشی از الکترون های مغزی و ظرفیت را با پتانسیل موثر جایگزین کرد.این پتانسیل در محل هسته تکینه است اما از آنجا که خواص الکترونی مولکول ها و جامدات توسط چگالی بار در ناحیه ی پیوند تعیین می شود، نیاز به توصیف دقیق چگالی بار در نزدیکی هسته وجود ندارد بنابراین می توان این پتانسیل موثر را با شبه پتانسیل $V_{
m pp}$ ، جایگزین کرد تا از تکینگی در هسته جلوگیری شود. در نتیجه در فواصل دورتر از هسته پتانسیل صحیح را ایجاد کند. به اتمی که هسته و الکترون های مغزی آن توسط شبه پتانسیل جایگزین شود شبه اتم می گویند. در SIESTA شبه پتانسیل های ترولیر-مارتین¹ استفادہ می شود[۵۸٫۵۷].

¹Troullier-Martin

فصل چهارم

نتايج:

بررسی خواص الکترونی و مغناطیسی نانوصفحات نیترید بور BN خالص و آلایش یافته با عناصر واسطه

۴–۱مقدمه

با ورود به صنعت میکرو الکترونیک به عرصه نانو تحول شگرف در این صنعت رخ داد. در مقیاس نانو مواد خواص منحصر به فردی پیدا می کنند. در این مقیاس که قابل مقایسه با ابعاد اتمی است طبیعی است که پارامترها و خواص کوانتومی همچون اسپین از اهمیت برخوردار می شود. با مطرح شدن حوزه جدیدی به نام اسپین ترونیک مباحث جدیدی در طراحی و ساخت و تولید قطعات الکترونیکی بر این مبنا بنا گردید. اسپین ترونیک مباحث جدیدی در طراحی و ساخت و تولید قطعات الکترونیکی بر این مبنا بنا گردید. اسپین ترونیک مباحث جدیدی در طراحی و ساخت و تولید قطعات الکترونیکی بر این مبنا بنا گردید. اسپین ترونیک حوزه نسبتا جدیدی است که مبنای آن بر اساس مطرح شدن حوزه جدیدی همچون ترانزیستورها و دیوها می باشد. مزیت استفاده از حامل بار و اسپین تواما در قطعات الکترونیکی همچون ترانزیستورها و دیوها می باشد. مزیت استفاده از حامل بار و اسپین تواما در در یک قطعه باعث افزایش پردازش اطلاعات و قطعاتی با سرعت سوئیچینگ بالا ،همچنین مصرف انرژی کمتر و امکان ذخیره سازی اطلاعات و قطعاتی با سرعت سوئیچینگ بالا ،همچنین مصرف شود. یک مولفهی مهم در استفاده از اسپین حاملها در قطعات اسپین ترونیکی، تزریق اسپین قطبیده از یک منبع فرومغناطیس میباشد .یک روش تزریق اسپین استفاده از مواد فرومگنتیت و عناصر و اسپین قطبیده از یک منبع فرومغناطیس میباشد .یک روش تزریق اسپین استفاده از مواد فرومگنتیت و عناصر فرد. است که تراز له آنها در حال پر شدن است مثل آهن، کبالت، نیکل و... می باشد.

طیف وسیعی از مواد نیمرسانا با آلایش عناصر واسطه(عناصر مغناطیسی) وجود دارند. که این مواد را عموما به عنوان نیم رسانا های مغناطیسی رقیق DMS می شناسند. آلایش ترکیبات گروه (V-III) با یونهای مغناطیسی نیز از موضوعات قابل توجه در مطالعات محققان در زمینه DMSهاست. این ترکیبات به دلیل ویژگی منحصر به فردشان از محبوبیت زیادی در ساخت قطعات اپتوالکترونیکی برخوردار هستند. بنابراین معرفی نیمرساناهای گروه (V-III) الایش یافته با عناصر واسطه برای استفاده از پدیده های مغناطیسی که در نیمرساناهای غیر مغناطیسی وجود ندارد را فراهم می کند که امکان استفاده از این ترکیبات را در صنایع اپتو الکترونیک و اسپین ترونیک را میسر می سازد. می توان از ترکیبات گروه (V-III) به MB اشاره کرد که با توجه به خصوصیات منحصر به فرد و مفید آن مانند خواص الکتریکی بسیار عالی و داشتن گاف نواری بزرگ (٤/٧eV) [۶۳] و مستقیم و یونش پذیری بالا و طول پیوند خیلی کم و تراکم پذیری کم و ضریب هدایت گرمایی بالا مورد توجه قرار گرفته است[۲]. مقاومت و کارایی خوب این ماده در دماهای زیاد استفاده از آن را در بسیاری از کاربردهای فن آوری امروزه امکان پذیر ساخته است.

۲-۴ بهینه سازی پارامترها

ابتدا باید تعدادی از پارامترها را به منظور کاهش در زمان محاسبات، افزایش دقت و سرعت همگرایی بهینه کرد. این پارامترها شامل انرژی قطع و تعداد نقاط شبکه در فضای وارون است که به طور مختصر توضیحی در مورد هر یک ارائه خواهیم کرد.

۲-۴ انرژی قطع

برای محاسبه بسیاری از کمیت های فیزیکی چگالی بار، انرژی و پتانسیل در ساختار های متناوب و دوره ای، همچنین تبدیل فوریه کمیت های فیزیکی از فضای وارون به حقیقی و بالعکس نیاز به محاسبه انتگرالهای موجود در این فضا ها می باشیم، به منظور محاسبه این انتگرالها این فضا را شبکه بندی می کنیم. فاصله این نقاط در فضای حقیقی در فضای شبکه بندی شده را با Δx نشان می دهیم. و رابطه آن با انرژی قطع به صورت زیر است:

$$K_c = \frac{\pi}{\Delta x} \rightarrow E_{cut} = \frac{\hbar^2 k^2}{2m_e} \rightarrow if \ m, \ \hbar = 1 \rightarrow \Delta x = \frac{\pi}{\sqrt{2E_{cut}}}$$
 (1-4)

در رابطه (۴–۱)، k_c بردار موج تخت قطع و E_{cut} انرژی قطع می باشد. با زیاد شدن مقدار انرژی قطع فاصله نقاط در شبکه حقیقی کمتر و در نتیجه تعداد بیشتری از این نقاط در انتگرال گیری مشارکت می کنند و همین امر باعث افزایش دقت انتگرال گیری در شبکه حقیقی می شود. ۲-۲-۴ بردار شبکه بندی وتعداد نقاط k در فضای وارون

به دلیل زیاد بودن تعداد اتم ها و نیز تعداد الکترونها در یک جامد تناوبی و از آنجا که توابع n(r) موج تک ذره ای روی کل جامد گسترده شده است باید برای محاسبه کمیت های مثل چگالی بار n(r) موج تک ذره ای روی کل جامد گسترده شده است باید برای محاسبه کمیت های مثل چگالی بار r(r) در نقطه r ، تعداد زیادی توابع موج که به صورت محدود در فضا گسترده شده است، محاسبه شود. با استفاده از قضیه بلاخ رابطه (r)، می توانیم مساله محاسبه r^{r} معداد محدودی نوار کاهش دهیم. $\Psi_{nk}(r)$ محاله مساله رو به ازای تعداد محدودی نوار کاهش دهیم.

$$\psi_{n}(\mathbf{k},\mathbf{r}+\mathbf{R}) = \psi_{n}(\mathbf{k},\mathbf{r})e^{(\mathbf{i}\mathbf{k},\mathbf{R})} \tag{7-F}$$

با فرض داشتن توابع موج در تعداد محدودی از این نقاط بایستی فضای وارون را شبکه بندی کنیم. روشی که در کد SIESTA برای ایجاد شبکه نقاط k ارائه شده روش منخارست پک¹ می باشد [۵۹].راستای آزادی در حالت کلی برای شبکه بندی یک ساختار به صورت N×M×K می باشد. که برای ساختار های دو بعدی مانند نانو صفحات با دو درجه آزادی به صورت (N×N×1) می باشد.

F-۲-۴ تعیین پارامترهای ورودی نانو صفحه BN خالص وآلایش یافته

۴–۲–۳–۱ انرژی قطع از بین نانو صفحات زیگزاگ (n,۰) و دسته صندلی (n,n) خالص BN، نانو صفحه زیگزاگ خالص (۵٫۰) و یک نانو صفحه دسته صندلی (۳٫۳) تعیین کردیم علت انتخاب این دو نانوصفحه ایت است که اولا طول هر دو نانو صفحه تقریبا یکسان است دوما از لحاظ تعداد اتم ها نیز تقریبا تعداد اتم های یکسانی دارند که برای محاسبات دیگر نانو صفحات در حضور و عدم حضور ناخالصی از این مقادیر بهینه شده استفاده کردیم.

¹. Monkharest pak

با انتخاب درست در پارامتر انرژی قطع، باعث افزایش سرعت همگرایی و کاهش خطا در امر محاسبات می شویم. به منظور یافتن انرژی قطع بهینه شده، به ازای تعداد نقاط قطع k معین و همچنین دیگر پارامترها به غیر از انرژی قطع در فایل ورودی، پارامترهای ورودی دیگر را نیز دقیق و بالا در نظر گرفتیم تا خطایی در محاسبات صورت نگیرد، و با تغییر دادن انرژی قطع در هر مرحله، به بررسی انرژی کل که به ازای انرژی قطع های متفاوت پرداختیم. نتایج حاصل شده برای دو نوع نانو صفحه ی خالص، در جدول و شکل (۴–۱)گزارش شده است.



شكل ۴-1: نمودار انرژی قطع برحسب انرژی كل، الف) نانوصفحه خالص (۵٫۰) ب) نانوصفحه خالص (۳٫۳)

انرژی قطع (Ry)	1	۲۰۰	٣٠٠	4	۵۰۰	۶۰۰
انرژی کل (eV)(۳٫۳)	-7118/110	-778//11	-778//18	-788/814	-7776/718	-7888/814
انرژی کل (eV)(۵٫۰)	-٣۶•٨/۴۵٩	-٣۶•λ/Δ•λ	-٣۶•٨/۵١٨	- ٣۶・ ٨/۵۲・	- 36 • 7/07 •	- 36 • 7/07 •

(٣,٣)	عه خالص	ہ نانوصفح	, (Δ,·),	خالص	، نانوصفحه	ی کا	انر ژ	حسب	م بر	قط	رژی	: از	۴–۱	ول	جد
-------	---------	-----------	----------	------	------------	------	-------	-----	------	----	-----	------	-----	----	----

باتوجه به جدول بالا و نمودار شکل(۴–۱)، تغییرات انرژی کل برحسب انرژی قطع برای هر دو نانو صفحه ی زیگزاگ و دسته صندلی BN تقریبا از ۴۰۰ Ry به بعد مقادیر یکسان است و بنابراین در محاسبات مقدار ۴۰۰ Ry را به عنوان انرژی قطع بهینه انتخاب کردیم. ۲-۴-۲-۳ بردار شبکه بندی و تعداد نقاط k در فضای وارون

بعد از بهینه سازی انرژی قطع، مرحله بعدی بهینه سازی تعداد نقاط k در هر راستا از فضای وارون است. روشی که در کد SIESTA برای ایجاد شبکه نقاط k ارائه شده روش منخارست پک است که در فصل دوم توضیح داده شده است. از آنجا که ساختار مورد نظر نانو صفحه است و دو بعدی می باشد. شرایط مرزی اعمال شده به این صورت است که از سه راستای b،dc فقط در یک راستای a به اندازه کافی خلا منظور شده تا از برهمکنش در این راستا جلوگیری شود. حال همانند بهینه سازی انرژی قطع ابتدا تمامی پارامترها از جمله انرژی قطع بهینه شده را در فایل ورودی وارد می کنیم، و با توجه به راستای آزادی نانو صفحه که به صورت N×N×۱ است با تغییر دادن N در هرمرحله و بررسی انرژی کل مقدار بهینه را برای بردار شبکه بندی پیدا میکنیم. لازم به ذکر است که از این دو پارامتر بهینه شده برای محاسبات دیگر در حضور و عدم حضور ناخالصی استفاده نموده ایم. نتایج برای هر دو نانو صفحه خالص در جدول و شکل(۲–۲) گزارش شده است.



شکل۴-۲: نمودار تعداد نقاط k برحسب انرژی کل، الف) نانوصفحه خالص(۵٫۰) ب) نانوصفحه خالص (۳٫۳)

تعداد نقاط k	٢	٣	۴	۵	۶	۷	٨
انرژی کل (۳٫۳) (۳٫۳)	- 2886/801	-7118/1.5	-7886/811	-7118//18	-7886/814	-7886/814	-7888/818
انرژی کل (eV) (۵٫۰)	-36.1/693	-36.1/0.1	-36.1/212	-36.1/217	- 36 • 1/22 •	- 36 • 8/22 •	-36.7/22.

جدول۴-۲: تعداد نقاط k برحسب انرژی کل، نانوصفحه خالص(۵٫۰) و نانوصفحه خالص (۳٫۳)

با توجه به جدول بالا و نمودار شکل(۴–۲)، تغییرات انرژی کل بر حسب تعداد نقاط k برای هر دو نانو صفحه ی زیگزاگ و دسته صندلی BN از ۶ به بعد مقادیر یکسان است و بنابراین در محاسبات برای N مقدار ۶ را به عنوان تعداد نقاط k بهینه انتخاب کردیم. برای نمونه های آلایش شده نیز همین مقادیر را در نظر گرفتیم.

۴-۲-۳-۳ مجموعه پایه ها

یکی دیگر از کمیت هایی که به افزایش دقت محاسبات کمک می کند انتخاب یک پایه مناسب به ازای اوربیتال های اتم های تشکیل دهنده ساختار مورد نظر است. همان طور که در فصل سوم توضیح داده شده است کد SIESTA توابع موج تک ذره ای کوهن -شم را برحسب ترکیب خطی از پایه های اوربیتال های اتمی بسط می دهد. پایه های اتمی می تواند توسط تعدادی از پایه های چند گانه زتا بسط داده شود. زتای دوگانه قطبیده (DZP) عموما جوابی با کیفیت بالا با هزینه محاسباتی کم (زمان) فراهم می کند. پس در تمام محاسبات از این پایه به ازای اوربیتالهای اتمی، بهره برده ایم. ۴-۳ بررسی خواص الکترونی نانو صفحه های خالص BN (زیگزاگ ودسته صندلی) ۴-۳-۱ بهینه سازی ساختارها

بعد از بهینه سازی پارامتر های مورد نیازبرای محاسبات ، قدم بعدی بهینه سازی ساختار و موقعیت اتم هاست، که با بهینه کردن ساختار می توان به جایگاه اتمی، ثابت شبکه ی تعادلی و همچنین طول پیوندهای اتمی، به منظور بررسی خواص الکترونی دست یافت. مهمترین پارامترهایی که برای محاسبات نانو صفحه های خالص (دسته صندلی وزیگزاگ) در فایل ورودی بایستی در نظر گرفته شود در جدول (۴–۳) آمده است.

جدول۴-۳:پارامترهای ورودی محاسبات، برای نانو صفحه های (دسته صندلی -زیگزاگ) BN خالص

شيب هميوغ (CG)	روش دینامیکی مولکولی(MD)⇒	شبه پتانسیل	تقريب كد →
۰,۰ ^٤ ev/ang	همگرایی نیرو⇒	GGA(PBE)	تابعی ھمبستگی-تبادلی 🗧
دوگانه قطبيده(DZP)	مجموعه پايه ها⇒	\×&×\$	بردارشبکه بندی فضایk <
r^{r} $r^{p^{1}}$	أرايش لايه ظرفيت اتم(B) ⇒	۴۰۰Ry	انرژی قطع⇒
۲۶٬ ۲۵٬	آرایش لایه ظرفیت اتم (N) ⇒	۱۵	ھمگرایی چگالی بار⇒

BN حواص الكتروني نانو صفحه زیگزاگ و دسته صندلی خالص

بعد از بهینه سازی ساختار با قرار دادن پارامترهای ساختاری بهینه شده به بررسی ومطالعه خواص فیزیکی همچون خواص الکترونی می پردازیم. در این بخش به مطالعه ساختار نواری وچگالی حالتهای کلی وجزئی نانو صفحه خالص زیگزاگ و دسته صندلی خالص BN می پردازیم.

۴-۳-۲-۱ بررسی ساختار نواری

با بررسی ساختار نواری می توان به مقدار گاف نواری وروند تغییرات آن، مستقیم یا غیر مستقیم بودن آن دست یافت. ساختارنواری بدست آمده برای نانوصفحه زیگزاگ و دسته صندلی در شکل ۴–۳ آمده است.



شكل۴-۳:ساختار نواري الف)نانوصفحه خالص BN (۳٫۳) ب)نانوصفحه خالص BN (۵٫۰)

دراین نمودارها ساختار نواری سطح انرژی صفر به عنوان موقعیت تراز فرمی می باشد، که با خط افقی مستقیم نشان داده شده است. در نیم رسانا های ذاتی چون مقدار چگالی الکترون ها با حفره ها برابر است تراز فرمی در وسط گاف نواری بین نوار ظرفیت ورسانش قرار می گیرد. نیم رسانای نوع n که چگالی الکترونها بیشتر از حفره هاست تراز فرمی به نوار رسانش و در نیم رسانای نوع p که چگالی حفره ها بیشتر از الکترونهاست تراز فرمی به نوار ظرفیت نزدیک تر است. مقدار گاف نواری و نوع آن (مستقیم (م) وغیر مستقیم (غ م)) و موقعیت تراز فرمی در جدول ۴-۴ برای نانو صفحه خالص BN

نانوصفحه	گاف اسپين	گاف اسپين	موقعيت تراز	مقايسه
	بالا(eV)	پايين(eV)	فرمی(eV)	
BN(٣,٣)	۴/۶م	۴/۶م	-٣/۵٢١٧	(۱۳)۴/۶م
BN (Δ,·)	۴/۷م	۴/۷م	-٣/۵١٨٩	(۶۳) ۴/۷۱ م

جدول۴-۴:مقدار گاف نواری وموقعیت تراز فرمی برای الف)نانوصفحه خالص BN (۳٫۳) ب)نانو صفحه خالص BN (۵٫۰)

در مرجع شماره ۱۳برای نانو صفحه دسته صندلی (۱۲×۱۲) BN گاف نواری حالت خالص ۴/۶ eV و در مرجع ۶۳ برای نانو صفحه خالص (۸٫۰) ۴/۷۱eV گزارش داده شده است.

۴-۳-۲ محاسبه چگالی حالت های کلی (DOS) و جزئی (PDOS)

یکی دیگر از مهمترین کمیت هایی که در قسمت خواص الکترونی مورد بحث قرار می گیرد، محاسبه چگالی حالتها می باشد. منظور از چگالی حالت های یک سیستم تعداد حالتهای الکترونی در دسترس در واحد حجم در واحد انرژی می باشد که در اطراف یک انرژی می تواند وجود داشته باشد. چگالی حالت صفر بدین معناست که هیچ حالتی برای اشغال در نوار انرژی مورد نظر وجود ندارد . چگالی حالتهای غیر صفر زیر تراز فرمی مربوط به نوار ظرفیت می باشد که در دمای مطلق 0=T کاملا پر هستند و چگالی حالتهای غیر صفر بالای تراز فرمی مربوط به نوار ظرفیت میباشد که در دمای مطلق 0=T کاملا خالی هستند. چگالی حالتهای یک ترکیب مجموع چگالی حالت های جزئی اتم های تشکیل دهنده آن است و چگالی حالتهای یک اتم مجموع چگالی حالت های جزئی

چنانچه چگالی حالتهای کلی یک سیستم برای اسپین بالاوپایین برای تمام انرژی ها متقارن باشد به این معناست که سیستم هیچ خصلت مغناطیسی از خود نشان نمی دهد. از روی چگالی حالت های کلی می توان تشخیص داد کدام اتم نقش بیشتری در تشکیل نوارهای انرژی رسانش و ظرفیت دارد و از روی چگالی حالت های جزئی می توان سهم اوربیتالی آنها را در تشکیل نوارهای انرژی رسانش و ظرفیت مشخص کرد. اما اهمیت بیشتر مربوط به چگالی حالت های اطراف تراز فرمی است زیرا بسیاری از خواص از جمله رسانش الکتریکی به آن وابسته است.

نمودار چگالی حالت های کلی برای نانو صفحه ی دسته صندلی(۳٫۳) و زیگزاگ(۵٫۰) در شکل ۴-۴ رسم شده است. همچنین نمودار چگالی حالت های جزئی برای نانو صفحه ی دسته صندلی (۳٫۳) و زیگزاگ(۵٫۰) در شکل ۴-۵ رسم شده است. در تمامی نمودار ها خط چین عمودی موقعیت تراز فرمی را نشان می دهد.



شکل ۴-۴:نمودار چگالی حالت های کلی الف)نانوصفحه دسته صندلی(۳٫۳) ب) نانو صفحه زیگزاگ(۵٫۰)

همان طور که در شکل ۴-۴ و نمودارهای ساختار نواری این دو نانو صفحه مشاهده می کنید چون حالت اسپین بالا و پایین کاملا متقارن است چگالی حالتهای جزئی آنها فقط به ازای اسپین بالا رسم شده است.



شکل۴-۵:نمودار چگالی حالت های جزئی الف)نانوصفحه دسته صندلی (۳٫۳) ب) نانو صفحه زیگزاگ(۵٫۰)

در هر دو نانو صفحه مورد بررسی نمودار چگالی حالت ها ی اسپین بالا و پایین کاملا متقارن بوده در نتیجه هیچ نوع قطبش اسپینی مشاهده نشده است پس نانو صفحه های مذکور خصلت مغناطیسی از خود نشان نمی دهد. برای مشخص شدن سهم اوربیتالی تک تک اتم ها در شکل گیری چگالی حالت های ایجاد شده در نوارها نیاز به رسم چگالی حالتهای جزئی داریم که در شکل ۴–۵ رسم شده است. همانطور که در این نمودار مشاهده می کنید بیشترین سهم در چگالی حالتها ، در نوار ظرفیت مربوط به اوربیتالهای ۲۲ اتم ۸ و در نوار رسانش مربوط به ۲۵ اتم B می باشد. به طور کلی حالت های اطراف تراز فرمی در هر دو نوار ناشی از هیبریداسیون اوربیتالی بین ۲۵ اتم ۸ و ۲۵ اتم B می باشد. با توجه به نمودار ها نقش چگالی حالت های اوربیتالی های ۲۶ اتم ۸ و ۲۶ اتم B می باشد. با نرژی رسم شده بسیار اندک است و می توان نتیجه گرفت که این حالت ها در ناحیه مغزی توزیع شده اند که این موضوع به جایگزیدگی الکترون های این اوربیتال ها اشاره دارد. در مقاله ۱۳ که در فصل اول آورده ایم مشاهده می کنیم که چگالی حالت ها که در این مقاله برای حالت خالص نانو صفحه رسم کرده اند کاملا مقارن است و در حالت خالص هیچ گشتاور مغناطیسی ایجاد نشده است و با نتیجه ای که ما در این پژوهش گرفتیم کاملا مطابقت دارد. ۴-۴ بررسی خواص الکترونی و مغناطیسی نانو صفحات BN آلایش یافته با عناصر واسطه

نیم رساناهای رقیق شده مغناطیسی از اهمیت بالایی برخوردار است چرا که در صنعت نوپای اسپین ترونیک که در فصل های قبل به آن اشاره شده است کاربرد فراوانی دارد. در میان این نیم رساناها BN به دلیل گاف نواری پهن آن را به یک ماده میزبان مناسب برای آلایش با عناصر واسطه تبدیل کرده است . آلایش نانو ساختار های این ماده بیشتر بر روی نانو روبان ها ونانو لوله ها صورت گرفته است. با توجه به ویژگی ها و خواص و شکل ساختاری نانو صفحه وکارهایی که برروی آلایش این شکل ساختاری در نیم رسانای مورد نظر شده است. قصد داریم به بررسی خواص الکترونی و مغناطیسی آن در حضور عناصر واسطه مغناطیسی بپردازیم. نانو صفحه ای که مورد بررسی قرار گرفت نانو صفحه زیگزاگ (۵٫۰) و دسته صندلی (۳٫۳) می باشد. در ابتدا قبل از محاسبات پارامترهای ورودی را به منظور انجام محاسبات با دقت کافی تعیین کرده ایم. این پارامترها در جدول۴–۵ آمده

تقريب كد⇒		شبه پتانسیل	آرايش لايه ظرفيت اتم بورون (B) ←	۲s ^۲ ۲p ¹
تابعی همبستگی-تبادلی	¢	GGA(PBE)	آرايش لايه ظرفيت اتم نيتروژن(N) ⇒	۲s ^۲ ۲p۳
${ m k}$ بردار شبکه بندی فضای		1×8×8	آرایش لایه ظرفیت اتم کروم (Cr) ←	۳d٤s'
انرژی قطع	⇐	۴۰۰Ry	آرایش لایه ظرفیت اتم منگنز (Mn) ⇒	۳d°٤s۲
همگرایی چگالی بار	¢	۱۰-۵	آرایش لایه ظرفیت اتم آهن (Fe) ←	۳d ^٦ ٤s
همگرای نیروها 🗧		$\cdot / \cdot \epsilon = \frac{eV}{A^{\circ}}$	آرايش لايه ظرفيت اتم كبالت(Co)⇒	۳d ^v ٤s ^۲
روش ديناميكيمولكولى€		شيب هميوغCG	أرايش لايه ظرفيت اتم نيكل(Ni) ←	$rd^{\lambda} \epsilon s^{\gamma}$
مجموعه پايه ها⇒		DZP	أرايش لايه ظرفيت اتم واناديوم(V)⇒	$rd^r \epsilon s^r$

جدول۴-۵ : پارامترهای ورودی محاسبات، برای نانو صفحه های (دسته صندلی -زیگزاگ) BN آلایش یافته با عناصر واسطه

۴−۴−۱ نانو صفحه BN (۵٫۰) آلایش یافته با عناصر واسطه

جهت بررسی آلایش نانو صفحه ی BN (۵٫۰) توسط عناصر واسطه ی مغناطیسی (Cr,Mn,Fe,Co) از یک ابر سلول۶×۶×۱۰که شامل ۲۰ اتم B و۲۰ اتم N می باشد استفاده کرده ایم. با توجه به اختلاف زیاد شعاع یونی و میزان الکترون خواهی عناصر مورد نظر با اتم های N ، جانشین سازی عناصر مغناطیسی به جای اتم های B صورت گرفته است. جایگزینی یک و دو اتم از این عناصر در نانو صفحه (۵٫۰) منجر به آلایش ۵٪ و ۱۰٪ در ابر سلولهای انتخابی می شود. آلایش تکی در دو حالت وسط و لبه و آلایش دوتایی در دو فاز فرو مغناطیسی و آنتی فرو مغناطیسی در دو وضعیت لبه و وسط در دو حالت دور و نزدیک انجام گرفته است. در شکل ۴–۶ به ترتیب ساختار ابر سلول آلایش یافته ۵٪ و ۱۰٪ در دو وضعیت دور ونزدیک و ابرسلول خالص برای نانو صفحه (۵٫۰) نشان داده شده است. موقعیت اتم های مغناطیسی با رنگ قرمز مشخص گردیده است.



شکل۴-۶: الف) ساختار خالص نانو صفحه BN (۵٫۰) ب)آلایش۵ ٪در لبه ج) آلایش۵ ٪در وسط د) آلایش۱۰ ٪در لبه دروضعیت دور ۵) آلایش۱۰ ٪در لبه در وضعیت نزدیک و) آلایش۱۰ ٪در وسط در وضعیت نزدیک

۴-۴-۱-۱ بررسی خواص الکترونی نانو صفحه ی آلایـش یافتـه BN (زیگـزاگ و دسـته صندلی)

در این قسمت پس از بهینه سازی ساختار به بررسی خواص الکترونی از جمله ساختار نواری و چگالی حالتها می پردازیم. ساختار نواری و چگالی حالتها برای هر دو نانو صفحه مذکور در شکل های۴-۳ و۴-۴ نشان داده شده است. با توجه به ساختار نواری اندازه گاف برای نانو صفحه (۵٫۰) برای هر دو حالت اسپین بالا و پایین برابر با ۴/۷eV وبه صورت مستقیم وموقعیت تراز فرمی در انرژی ۳/۵۱۸۹eV و همچنین اندازه گاف نواری برای نانو صفحه (۳٫۳) برای هر دو حالت اسپین بالا و پایین برابر با ۴/۶eV و به صورت مستقیم و موقعیت تراز فرمی در انرژی ۴/۷۹V به دست آمده است. با توجه به متقارن بودن چگالی حالتها و گشتاور مغناطیسی بدست آمده در این نمونه ها که در حدود (ستر با ۴/۶۰۷) می باشد، می توان نتیجه گرفت که هر دو نانو صفحه در حالت خالص دارای خاصیت مغناطیسی نیستند.

۴-۴-۱-۱-۱−۱ ساختار نواری نانو صفحه BN (۵٫۰) آلایش یافته

ساختار نواری نمونه های آلایش یافته ۵و۱۰ درصد آلایش در دو وضعیت دور و نزدیک بررسی شده است. برای ۱۰ درصد آلایش به دلیل زوج بودن تعداد آلاینده ها محاسبات در دو فاز فرو مغناطیس وآنتی فرو مغناطیس با عناصر واسطه ی مغناطیسی (Cr,Mn,Fe,Co) انجام شده است، که در شکل های ۴–۸ تا ۴–۱۵ساختار نواری نانو صفحه BN (۵٫۰) آلایش یافته رسم گردیده است .



۲−۴ : آلایش ۵٪ در موقعیت لبه الف) Cr ب) Fe ج) N-۴



شکل۴-۸ : : آلایش ۵٪ در موقعیت وسط الف) Cr ب) Mn ج) Fe د) Fe



شکل۴-۹: آلایش ۱۰٪ در موقعیت لبه در وضعیت دور -فاز فرو مغناطیس الف) Cr ب) Fe ج) Fe د)

Co



شکل۴-۱۰: آلایش ۱۰٪ در موقعیت لبه در وضعیت نزدیک -فاز فرو مغناطیس الف) Cr ب) Mn ج) Fe

د) Co



شکل۴-۱۱: آلایش ۱۰٪ در موقعیت وسط در وضعیت نزدیک -فاز فرو مغناطیس الف) Cr ج) Fe ج) Fe

د) Co



شکل۴-۱۲: آلایش ۱۰٪ در موقعیت لبه در وضعیت دور -فازآنتی فرو مغناطیس الف) Cr ب) Mn ج)

Co (د Fe



شکل۴-۱۳: ساختار نواری آلایش ۱۰٪ در موقعیت لبه در وضعیت نزدیک -فازآنتی فرو مغناطیس الف) Cr

ب، Mn (ج Mn (ب



شکل۴-۱۴: ساختار نواری آلایش ۱۰٪ در موقعیت وسط در وضعیت نزدیک -فازآنتی فرو مغناطیس الف) Cr ب) Mn شکل۴-۲: ساختار نواری آلایش ۱۰٪ در موقعیت وسط در وضعیت نزدیک -فازآنتی فرو مغناطیس الف) Cr ب

با بررسی ساختار نواری نمونه های آلایش یافته ابر سلول(۵٫۰) ومقایسه آن با ساختار نواری نمونه خالص مشاهده شد که نوارهایی در میان گاف نواری خالص ایجاد شده وباعث تغییر شکل ساختار نواری و اندازه گاف انرژی شده است. مقدار و نوع گاف به ازای اسپین بالا و پایین و موقعیت تراز فرمی و رفتار الکترونیکی نمونه آلایش یافته در جداول۴–۶ و ۴–۷ آمده است در این جداول (م=گاف نواری مستقیم ، غ م=گاف نواری غیرمستقیم ، DMS =نیم رسانای مغناطیسی رقیق شده NMS =نیم رسانای غیر مغناطیسی رقیق شده NMS الم ارسانای غیر مغناطیسی ، HM ا

آلایش	گاف اسپین بالا	گاف اسپین پایین	موقعیت تراز فرمی	رفتار الكترونى
درلبه دور-آنتی فرو Cr	۱/۲۶ م	۱/۲۶ م	- F /7F•F	NMS
۱۰%				
درلبه دور- آنتی فرو	۱/۶۵م	۱/۵۲م	- F /VI97	DMS
ヽ・% Mn				
درلبه دور- آنتی فرو	۲/۶۷م	۲/۶۷م	$-\Upsilon/V \cdot 9\Upsilon$	NMS
۱۰% Fe				
درلبه دور- آنتی فرو	۸/۲م	۸/۲م	- ۴ /۹۴۲۷	NMS
۱۰% Co				
درلبه نزدیک-آنتی فرو	۶۸/۴۸	۶۸/ ۰ م	- <i>۴</i> /۴۵۲۸	NMS
ヽ・% Cr				
درلبه نزدیک- آنتی فرو	۸/۰م	۸/۰م	- ۴/۸۸۵ •	NMS
い% Mn				
درلبه نزدیک – آنتی فرو	۲/۷ م	۲/۷ م	-٣/۵٧۶۶	NMS
い% Fe				
درلبه نزدیک – آنتی فرو	۴ ۰/۲م	۴ • / ۲م	-۴/۷۵۷۶	NMS
۱۰% Co				
دروسط نزدیک – آنتی فرو	۵۴/۰۴	۵۶/۰۹	-۴/۶۹۶۵	NMS
ヽ・% Cr				
دروسط نزدیک- آنتی فرو	۱/۲۸م	۹۸/۰م	- ۴/۸۷۸ I	DMS
い% Mn				
دروسط نزدیک – آنتی فرو	۲/۸۰م	۲/۷۶م	$- rac{\omega}{\delta} rac{\omega}{\delta} \cdot rac{\omega}{\delta}$	NMS
い・% Fe				
دروسط نزدیک – آنتی فرو	۱/۷۲م	۱/۶۶م	$-$ F/V Λ F I	NMS
۱۰% Co				

جدول۴-۶: گاف نواری وموقعیت تراز فرمی برحسب eV درآلایش ۱۰٪ نانو صفحهBN(۵٫۰)-فاز آنتی فرو مغناطیس

آلایش	گاف اسپین بالا	گاف اسپین پایین	موقعيت تراز فرمى	رفتار الكترونى
درلبه ۵% Cr	۸۵/۱م	۴/۴۷م	- ۴/۳۴۵۴	DMS
درلبه ۴۶ ۵%	۴/۲۷م	۲/۲۵م	-٣/٧٧۵۵	DMS
درلبه Co %۵	۴/۲م	•	- ۴ /۸۱۷۴	HM
دروسط ۵% Cr	۱/۵۸م	۴/۴۵م	<u>-</u> ۴/۳۴۵۴	DMS
دروسط Mn %۵	۱/۱۳م	۴/۳۸م	- ۴ /۸۷۲۶	DMS
دروسط 6% Fe	۴/۳۱م	۲/۲۵م	-٣/٧٧۵۵	DMS
دروسط Co %۵	۴/۲۱م	۲/۱۳م	-۴/۹۴۳۲	DMS
درلبه دور- Cr ۱۰%	۱/۰۵غ م	۴/۳۸غ م	-۴/۲ ・ Δλ	DMS
درلبه دور- Mn ۱۰%	۲/۲م	۲۱/۴غ م	-۴/۶۱۱۹	DMS
درلبه دور- Fe ۱۰%	۲۵/۳م	۲/۷۶م	-٣/٧٣٧٢	DMS
درلبه دور- Co ۱۰%	۸۳/۳م	۵/۱م	-4/4191	DMS
درلبه نزدیک- Cr ۱۰%	•	۲۷/۴م	-۴/۶۶۵V	HM
درلبه نزدیک- Mn ۱۰%	۱۴/۱۴غ م	۲۷/۳م	-0/•842	DMS
درلبه نزدیک - Fe ۱۰%	۱/۷۶م	۲۶/۲م	-4/8181	DMS
درلبه نزدیک - Co ۱۰%	۱/۴۵م	۱/۱۵م	- 4/147 •	DMS
دروسط نزدیک – Cr ۱۰%	۱۴/۰۴م	۴/۳۲م	-۴/۶۱۶・	DMS
دروسط نزدیک- ۱۰% Mn	۵۶/۰غ م	۵۸/۲م	-4/9779	DMS
دروسط نزدیک - Fe ۱۰%	۱/۷۶م	۵/۲م	-۴/۶۳۶۷	DMS
دروسط نزدیک - ۱۰% Co	۱/۸م	۱/۴۲م	-۴/۷۸۵۹	DMS

جدول۴-۲: گاف نواری وموقعیت تراز فرمی در آلایش ۵٪ و ۱۰٪ نانو صفحهBN(۵٫۰)-فاز فرو مغناطیس

تفاوت اندازه گاف انرژی بین اسپین بالا و پایین ناشی از شکافتگی اسپینی تبادلی می باشد. این تفاوت در نمونه های آلایش یافته با Cr,Mn بیشتر از نمونه هایی است که با Fe,Co آلایش یافته اند. که حاکی از میزان شکافتگی اسپینی بیشتری در ساختار مورد نظر با Cr,Mn است. اختلاف گاف نواری اسپین بالا و پایین در اطراف تراز فرمی و گشتاور مغناطیسی غیر صفر باعث ایجاد یک قطبش اسپینی می شود. که نشان دهنده سهم متفاوت الکترون ها با اسپین بالا واسپین پایین در خواص ترابردی است. با توجه به جداول ۴-۶ و۴-۲ در آلایش ۵٪ در وضعیت لبه با توجه به اینکه در حالت اسپین پایین گاف نواری آن صفر است از خود رفتار نیم فلزی نشان می دهد در آلایش ۱۰٪ در فاز فرومغناطیس Cr در وضعیت لبه نزدیک با توجه به اینکه گاف اسپین بالای آن صفر است از خود رفتار نیم فلزی نشان می دهد و در مابقی آلایش ها در فاز فرو مغناطیس رفتاری که از خود نشان می دهد، نیم رسانای رقیق شده مغناطیسی می باشد. اما در فاز آنتی فرو مغناطیس Cr,Mn,Fe,Co در وضعیت وسط نزدیک و Mn فقط در وضعیت لبه دور از خود رفتار نیم رسانای مغناطیسی رقیق شده را نشان می دهد و در مابقی آلایش ها در فاز آنتی فرومغناطیس رفتار آنها به صورت نیم رسانای غیرمغناطیسی می باشد. با توجه به موقعیت تراز فرمی گزارش شده در جداول ۴-۶ تا ۴-۷ و مقایسه با موقعیت تراز فرمی نمونه خالص (۳/۵۱۸۹eV-) مشاهده می شود که در تمامی نمونه ها موقعیت تراز فرمی به سمت انرژی های پایین تر شیفت پیداکرده است. اما در Fe نسبت به Cr,Co,Mn موقعیت تراز کمتر فرمی تغییر کرده است.

۴-۴-۱-۱-۲ بررسی چگالی حالتهای نانو صفحه ی آلایش یافته BN (۵٫۰)

حالت های ایجاد شده به واسطه ی آلایش عناصر واسطه مغناطیسی در گاف انرژی ساختار نواری نانوصفحه خالص BN (۵,۰) که در بخش قبل مشاهده کردیم. در این بخش به بررسی چگالی حالتهای نمونه های آلایش یافته می پردازیم. بررسی ها نشان می دهد که حالتهای ایجاد شده اطراف تراز فرمی که باعث قطبش اسپینی می گردد، ناشی از هیبریداسیون بین حالت های اوربیتالی ۳۵-TM و ۲۹- N های اطراف آن می باشد . لذا جهت بررسی دقیقتر آن حالت ها ، چگالی حالتهای کلی و جزئی نمونه ها در شکل های۴–۱۵ تا۴–۲۲ مشاهده می کنیم. چگالی حالت های جرئی رسم شده شامل حالت های اوربیتالی TM و ۲۹- N های اطراف آن می باشد که بیشترین سهم را در حالت های اطراف تراز فرمی ایجاد کرده است.



شكل۴-۱۵: چگالى حالتهاى كلى وجزئى(N-2dوTM-3d) آلايش ۵٪ درلبه نانوصفحه (۰۵) الف) Cr ب) Fe ج)

Co



شکل ۴-۱۶: چگالی حالتهای کلی وجزئی(N-3dوTM-3d) آلایش ۵٪ دروسط نانوصفحه (۵٫۰ (۵٫۰ الف) Cr ب)

Co(د Fe(ج Mn



شکل ۴-۱۷: چگالی حالتهای کلی وجزئی(N-2dوN-2d) آلایش ۱۰٪ درلبه وضعیت دور-حالت فرو مغناطیس نانوصفحه (۵٫۰)BN الف) Cr ب) Fe ج) Fe د) Co



شکل ۴-۱۸: چگالی حالتهای کلی وجزئی(N-2dوN-2d) آلایش ۱۰٪ درلبه وضعیت نزدیک- حالت فرو مغناطیس نانوصفحه (۵٫۰)BN الف) Cr ب) Fe ج) Fe د) Co



شکل ۴-۱۹: چگالی حالتهای کلی و جزئی(N-2dوTM-3d) آلایش ۱۰٪ دروسط وضعیت نزدیک- حالت فرو مغناطیس نانوصفحه (BN(۵,۰ الف) Cr ب) Mn ج)Fe د) Co



شکل ۴-۲۰: چگالی حالتهای کلی و جزئی(N-2ppTM-3d) آلایش ۱۰٪ درلبه دروضعیت دور در حالت آنتی فرو مغناطیس نانوصفحه (۵٫۰) BN الف) Cr ب) Fe د) Co



شکل ۴-۲۱: چگالی حالتهای کلی و جزئی(N-2dوN-3d) آلایش ۱۰٪ درلبه دروضعیت نزدیک در حالت آنتی فرو مغناطیس نانوصفحه (۵٫۰) BN (۵٫۰ با Mn ج) Fe د) Co



شکل ۴-۲۲: چگالی حالتهای کلی و جزئی(N-3dوN-2p) آلایش ۱۰٪ دروسط دروضعیت نزدیک در حالت آنتی فرو مغناطیس نانوصفحه (۵٫۰) BN الف) Cr ب) Mn ج) Fe د) Co
با توجه به منحنی چگالی حالت های نمونه های آلایش یافته ۱۰٪ به صورت فرومغناطیس در هر دو وضعیت دور و نزدیک شاهد یک عدم تقارن در چگالی حالت های اسپین بالا و اسپین پایین اطراف تراز فرمی می باشیم. این عدم تقارن با توجه به گشتاورهای ایجاد شده، بیانگر ایجاد یک قطبش اسپینی می باشد. این حالت های قطبشی در آلایش M وCr به ازای نوار ظرفیت و نوار رسانش در حالت اسپین بالا و در آلایش Fe وOC در نوار رسانش به ازای اسپین بالا و پایین ایجاد شده است. با بررسی نمودار چگالی حالت های جری این نمونه ها کاملا مشخص شده است که بیشترین سهم در حالت های قطبشی ایجاد شده ناشی از هیبریدا سیون بین حالت های اوربیتالی TM و ۲۷ و ۲۷ مهای اطراف آن می باشد. سهم این هیبریداسیون در آلایش های عناصر مختلف، متفاوت است. با بررسی نمودار چگالی حالت ها در آلایش ۱۰ یون بین حالت های اوربیتالی TM و ۲۷ و ۲۸ بررسی نمودار چگالی حالت های در آلایش ۱۰ یون بین حالت های اوربیتالی ۲۰ است با و ۲۷ مالت های قطبشی ایجاد شده ناشی از هیبریدا سیون بین حالت های اوربیتالی ۲۵ است. با بررسی نمودار چگالی حالت های در آلایش ۱۰ یون بین حالت های اوربیتالی ۲۵ متوات است. با برای و نایزی می باشد. سهم این هیبریداسیون در آلایش های عناصر مختلف، متفاوت است. با بررسی نمودار چگالی حالت ها در آلایش ۱۰٪ Cr,Mn فاز آنتی فرو مغناطیس در وسط حالت نزدیک و آلایش۱۰٪ M در لبه حالت دور شاهد یک عدم تقارن اندکی در چگالی حالت های اسپینی بالا و پایین نسبت به وضعیت آلایش های دیگر(کاملا متقارن) هستیم. این می تواند ناشی از عدم تقارن موقعیتی آلاینده ها در ساختار و طول پیوند متفاوتی که دو TM با N های اطراف خود برقرار کرده اند باشد.

۴-۴-۲ بررسی خواص مغناطیسی نانو صفحه ی آلایش یافته BN (۵٫۰)

آلایش عناصر واسطه ی مغناطیسی باعث ایجاد حالت هایی در میان گاف نواری نانو صفحه خالص شده است . این حالت ها باعث تغییر در ساختار نواری و اندازه ی گاف نواری شده است . در حضور آلاینده ها به ازای اسپین بالا و پایین گاف های نواری متفاوتی به دست آمد که این تفاوت باعث عدم تقارن در چگالی حالت های اسپینی و ایجاد حالت های قطبشی اطراف تراز فرمی شد و باعث شد که ساختار خاصیت مغناطیسی پیدا کند. در این بخش به بررسی خواص مغناطیسی که شامل شناسایی فاز پایدار و محاسبه گشتاورهای مغناطیسی در حضور ناخالصی ها می باشد، می پردازیم.

۴–۴–۱–۲–۱ شناسایی فاز پایدار مغناطیسی نانوصفحه آلایش یافته BN (۵٫۰)

برای شناسایی فاز پایدار مغناطیسی باید مقادیر انرژی کل حالت های آلایش شده محاسبه و مقایسه شوند. حالت پایدار حالتی است که دارای کمترین انرژی کل است. مقادیر انرژی ها به ازای آلایش ۵٪ و۱۰٪ بررسی شده و مقادیر آن در جدول۴–۸ گزارش شده است. انرژی کل نمونه خالص برابر با V۲۴۴/۱۱۹۰۸۰ eV- است. اختلاف انرژی محاسبه شده در جدول ۴-۸، اختلاف انرژی $\Delta E = E_{
m opt} - {
m off}$ فازهای فرو مغناطیســی فرو مغناطیســی می باشد که به صـورت . في $E_{_{
m boldsymbol{i}}}$ تعريف شده است. اختلاف انرژی مثبت بيانگر اين است که فاز پايدار فرو مغناطيس مي باشد. این اختلاف انرژی برای آلایش ۱۰٪ محاسبه شده است. با توجه به جدول ۴-۸ واختلاف انرژی های بدست آمده، حالت پایدار مغناطیسی در ساختار مورد نظر به لحاظ انرژی در آلایش Fe به صورت آنتی فرو مغناطیس بدست آمد که وابسته به فاصله و موقعیت Fe ها از یکدیگر نبود و در هر دو وضعیت دور و نزدیک به یک صورت بدست آمد. اما در مابقی آلایش ها شاهد این بودیم که موقعیت فاصله TM ها از هم بر نوع فاز مغناطیسی ساختار اثر می گذارد. مثلا آلایش Cr در وضعیت دور در فاز آنتی فرو مغناطیس و در وضعیت نزدیک در فاز فرو مغناطیس قرار می گیرد. نظم مغناطیسی توسط جفت شدگی گشتاورهای مغناطیسی مربوط به یون های مغناطیسی تعیین می شود. در فلزات مغناطیسی (عناصر واسطه)، آرایش مغناطیسی و برهم کنش های تبادلی به صورت هم پوشانی مستقیم بین اوربیتال های d آن ها رخ می دهد. اما در جامدات ترکیبات یونی، با توجه به کوتاه برد بودن و گستردگی فضایی کوچک برهم کنش تبادلی و همپوشانی اوربیتالی به صورت مستقیم ، این نوع بر هم کنش تبادلی رخ نمی دهد. برهم کنشی که رخ می دهد به نام برهم کنش ابر تبادلی می

باشد. این برهم کنش ابر تبادلی در دو نوع مستقیم و غیر مستقیم است که به ترتیب هر یک مسئول رفتار آنتی فرو مغناطیس و فرو مغناطیس در مواد می باشد.

آلاينده	انرژی فرو(eV)	انرژی آنتی فرو(eV)	$\Delta = E_{\rm deg} - E_{\rm deg}$	فاز پايدار
درلبه ۵% Cr	$-$ Y $\mathbf{f} \cdot \mathbf{\lambda} / \Delta \Delta \mathbf{\lambda} \mathbf{f} \mathbf{Y} \mathbf{Y}$			
درلبه ۵% Fe	-7880/126204			
درلبه Co %۵	-79•1/17789•			
دروسط ۵% Cr	-46.4/2042012			
دروسط Mn %۵	-7221/620978			
دروسط Fe ۵%	-7880/12626			
دروسط Co %۵	-79/77575.			
درلبه دور - ۱۰% Cr	-7272/977241	-7072/990802	-•/• \&\ \ \	أنتى فرو مغناطيس
درلبه دور - Mn	-7711/612020	-772./620299	-•/• 15779	أنتى فرو مغناطيس
۱۰%				
درلبه دور- Fe %۱۰%	-&174/1144.4	-&\\YV/\&&&Y\	-•/•99•14	أنتى فرو مغناطيس
درلبه دور - Co	-8008/18.048	-2494/808028	83/11407	فرو مغناطيس
۱۰%				
درلبه نزدیک- Cr	-7076/719898	-VQN&\X&+Y	•/٣٣۵٨١٨	فرو مغناطيس
۱۰%				
درلبه نزدیک- Mn	-441/12242	-VXY•/97&VW•	•/ ٢ • ٧٢ •٣	فرو مغناطيس
۱۰%				
درلبه نزدیک – Fe	-8128/261811	-8128/82882	-•/Y9V•YV	أنتى فرو مغناطيس
۱۰%				
درلبه نزدیک - Co	-8009/8•9470	-8490/978777	83/221162	فرو مغناطيس
۱۰%				
دروسط نزدیک - Cr	-7272/4780.0	-7076/796779	•/843818	فرو مغناطيس
۱۰%				
دروسط نزدیک- Mn	-7821/998278	-7821/89878	۰/۱۰۱۹۰۳	فرو مغناطيس
۱۰%				
دروسط نزدیک - Fe	-8129/022218	-2126/2022.	-•/٣٣١١٠۴	آنتي فرو مغناطيس
۱۰%				
دروسط نزدیک - Co	-8060/606866	-808./082921	-•/١٢۶١٣۵	آنتي فرو مغناطيس
۱۰%				

جدول۴-۸:مقادیر انرژی و فاز پایدار نانوصفحه(۵,۰)BN آلایش یافته

پس رفتار آنتی فرو مغناطیس در حضور آلایش Fe که وابسته به فاصله و موقعیت Fe ها از یکدیگر نبود و در هر دو وضعیت دور و نزدیک به یک صورت بدست آمد، توسط بر هم کنش ابر تبادلی مستقیم[۶۱٫۶۰] توجیه می شود. در مابقی آلایش ها به دلیل اینکه فاز مغناطیسی با توجه به فاصله و موقعیت MT ها نسبت به هم تغییر کرده است که با توجه به مقدار اختلاف انرژی به دست آمده در جدول ۴-۸ در آلایش Cr,Mn در وضعیت لبه دور فاز پایدار فاز آنتی فرو مغناطیس است اما در وضعیت لبه نزدیک و وسط نزدیک فاز پایدار فاز فرو مغناطیس است. در آلایش OC در وضعیت لبه دور و لبه نزدیک فاز پایدار فاز فرو مغناطیس است. در آلایش OC در وضعیت لبه مغناطیس است نوع برهم کنش در این مواد می تواند توسط مدل YKX [۶۲]توجیه گردد. با توجه به جدول ۴-۸ در میان آلایش هایی که فاز پایدارشان به صورت فرو مغناطیس بدست آمده است بیشترین اختلاف انرژی مربوط به آلایش OC می باشد که بیانگر پایداری فاز فرو مغناطیس در دماهای بالاتر به ازای این آلایش می باشد.

۴-۴-۱-۲-۲ بررسی گشتاورهای مغناطیسی در نانو صفحه ی BN (۵٫۰) آلایش یافته

با توجه به آنچه در بخش شناسایی فاز مغناطیسی بیان شد، نظم مغناطیسی توسط جفت شدگی گشتاور های مغناطیسی عناصر مغناطیسی تعیین می شود که این جفت شدگی توسط مدل های تبادلی صورت می گیرد.بر این اساس به منظور توصیف دقیق تر نظم مغناطیسی در ساختارهای آلایش یافته ، گشتاور کلی ایجاد شده وسهم گشتاور TM ها در جداول ۴-۹ و ۴-۱۰ گزارش شده است. با توجه به جدول ۴-۱۰ در تمامی آلایش ها با افزایش آلایش در فاز فرو مغناطیس شاهد افزایش گشتاور کل در ساختار می باشیم. در فاز فرو مغناطیسی بیشترین سهم در گشتاورهای جزئی TM ها می باشد. در فاز فرو مغناطیس مشاهده می شود که در حضور آلایش های TM گشتاور کل ایجاد شده در ساختار از مجموع گشتاور های TMها کمتر و در نمونه های آلایش یافته با Fe, Co گشتاور کل ایجاد شده در ساختار از مجموع گشتاور های TMها بیشتر می باشد .در فاز آنتی فرو یکسان نشدن اندازه گشتاور های Fe, Mn, Cr در وضعیت وسط نزدیک می تواند ناشی از عدم تقارن موقعیتی آلایش و طول پیوند متفاوت آنها با Nهای اطرافشان باشد، که میزان هیبریداسیون اوربیتالی و جفت شدگی آن ها را تحت تاثیر قرار می دهد و به ازای آلایش Fe در وضعیت وسط نزدیک می تواند ناشی از وضعیت وسط نزدیک می تواند ناشی از معرم تقارن موقعیتی آلایش و طول پیوند متفاوت آنها با مهای اطرافشان باشد، که میزان وضعیت وسط نزدیک باعث ایجاد یک گشتاور کل منفی به مقدار ۹۰ می دهد و به ازای آلایش Fe در وضعیت وسط نزدیک باعث ایجاد یک گشتاور کل منفی به مقدار ۹۰ می در ساختار شده است.

آلايش	$\mu_B(\mu_B)$	μ _N (μ _B)	μ _{TM1} (μ _B)	μ _{TM2} (μ _B)	$\mu_{tot}(\mu_B)$
درلبه دور - آنتی فرو	•	•	-٣/۵۵١	۳/۵۵۱	•
ヽ・% Cr					
درلبه دور - آنتی فرو	•/••٢	• / • T I	-۴/۳۵۵	۴/۳۳۳	•
い% Mn					
درلبه دور - آنتی فرو	•	•	-4/299	4/39	•
۱۰% Fe					
درلبه دور - آنتی فرو	•	•	-٣/•٧۶	٣/•٧۶	•
۱۰% Co					
درلبه نزدیک- آنتی فرو	•	•	٣/۵٣١	-٣/۵٣١	•
ヽ・% Cr					
درلبه نزدیک- آنتی فرو	• / • • ۲	-•/••Y	4/401	-4/4.1	•
い% Mn					
درلبه نزدیک – آنتی فرو	•	•	41.20	-4/•20	•
ヽ・% Fe					
درلبه نزدیک – آنتی فرو	•	•	۲/۸۸۲	- ۲/۸۸۲	•
۱۰% Co					
دروسط نزدیک – آنتی فرو	۰/۰۰۹	-•/••Y	-٣/۵۵۲	٣/۵۵	•/•••18
ヽ・% Cr					
دروسط نزدیک- آنتی فرو	•/• \ \	•/•٣٩	-4/42.	۴/۳۷۷	•/••• ١
い% Mn					
دروسط نزدیک - آنتی فرو	•/•۶	-•/• \ k	-۴/۱۷۸	4/191	-•/•••• ٩
ヽ・% Fe					
دروسط نزدیک - آنتی فرو	•	-•/•٢٣	-7/281	۲/۵۸۴	•
۱۰% Co					

جدول۴-۹: مقادیر گشتاور مغناطیسی اتم های TM,B,Nها در نانوصفحه (۵٫۰)BN آلایش یافته در فاز آنتی فرو مغناطیس

آلاينده	$\mu_B(\mu_B)$	$\mu_N(\mu_B)$	$\mu_{TM1}(\mu_B)$	$\mu_{TM2}(\mu_B)$	$\mu_{tot}(\mu_B)$
درلبه ۵% Cr	۰/۱۳۳	-•/۶۷۴	٣/۵٣٩		٣
درلبه ۴۶ ۵%	•/\&A	•/47٣	۴/۴۲		۵
درلبه ۵% Co	•/•۶٩	٠/٩۵٨	۲/۹٧٣		۴
دروسط Cr ۵%	۰/۱۳۳	-•/۶۷۴	٣/۵٣٩		٣
دروسط ۵% Mn	•/118	-•/۴۷۲	۴/۳۵۹		k
دروسط ۴۶ ۵%	•/\&A	•/47٣	۴/۴۲		۵
دروسط Co %۵	•/•۶٩	۰/۹۵۸	८/९९ ८		۴
درلبه دور-فرو ۱۰% Cr	•/۲۸۷	-1/٣۴λ	۳/۵۳	٣/۵٣	۶
درلبه دور-فرو ۱۰% Mn	• / ۳۵	-•/٩•٢	4/319	4/849	٨
درلبه دور-فرو ۱۰% Fe	• / ٣ • ۴	•/እ۶٣	4/419	4/419	١.
درلبه دور-فرو ۱۰% Co	•/۴۹١	١/٧٧٨	۲/۸۶۴	۲/8۶۴	٨
درلبه نزدیک-فرو ۱۰% Cr	•/١٣۵	-1/410	٣/۶٣٩	٣/۶٣٩	۶
درلبه نزدیک-فرو ۱۰% Mn	•/184	-•/9YD	۴/۳۸۱	۴/۳۸۱	٨
درلبه نزدیک -فرو ۱۰% Fe	•/147	-•/•۵۴	٣/٩۴	٣/٩۴	٨
درلبه نزدیک -فرو ۱۰% Co	•/۲۹١	•/٧۵٣	۲/۴۷۸	۲/۴۷۸	۶
دروسط نزدیک فرو ۱۰% Cr	•/17۶	-1/44.	٣/۶٧٢	٣/۶٨٩	۶
دروسط نزدیک-فرو ۱۰% Mn	•/184	-•/9YV	۴/۴۸۷	4/774	٨
دروسط نزدیک -فرو ۱۰% Fe	•/18٣	-•/• \	٣/٩۵١	٣/٩۶٣	٨
دروسط نزدیک فرو ۱۰% Co	• / ٣۴۴	•/٧٢٩	۲/۴۸۰	۲/۵۰۸	۶

جدول۴-۱۰:مقادیر گشتاور مغناطیسی اتم های TM,B,Nها در نانوصفحه (۵٫۰)BN آلایش یافته در فاز فرو مغناطیس

با توجه به جدول ۴–۱۰ در آلایش ۵٪ بیشترین گشتاور جزئی TMها و گشتاور کل مربوط به اتم Fe می باشد. در آلایش ۱۰٪ فاز فرو مغناطیس در موقعیت لبه در وضعیت دور بیشترین گشتاور جزئی TMها و گشتاور کل مربوط به اتم Fe است اما در موقیت لبه و وسط در وضعیت نزدیک بیشترین گشتاور جزئی TMها مربوط به اتم Mn اما بیشترین گشتاور کل مربوط به اتم های Fe,Mn می باشد

۴-۴-۱-۲-۳ بررسی پایداری ساختارها

برای بررسی پایداری نانو صفحات زیگزاگ BN (BNZNS) در ابتدا انرژی پیوندی^³ (E_b)، انرژی لازم برای جداکردن اتم ناخالصی از نانو صفحه دسته صندلی BN را با استفاده از رابطهٔ(۴–۳) برای هریک از حالتهای انتخاب شده که مکان آلایشها در شکل ۱ نشان داده شده است، محاسبه می کنیم:

 $E_b = -E(TM-BNZNS) + E(BNZNS) + n E(TM)$ (۳-٤) E(BNZNS) = E(TM-BNZNS) + E(BNZNS) + n E(TM) (۳-٤) E(BNZNS) در آن (E(TM-BNZNS) انرژی کل مربوط به نانو صفحه آلایش یافته با اتم کبالت، (E(BNZNS)) E(TM) انرژی کل مربوط به نانو صفحه خالص، (E(TM) انرژی نهایی مربوط به یک تک اتم TM و n تعداد E_a ratic nable it it is a strate of the s

⁴. Binding energy

سپس برای بررسی اینکه کدام ساختار از نظر انرژی مناسب تر و پایدارتر است انرژی تشکیل^۵ (E_F) را نیز با استفاده از رابطه (۴-۴) محاسبه کردیم:

$$E_{F} = E_{T1} + n E(B) - [E_{T2} + n E(TM)]$$
(f-f)

که در آن $E_{T2} (E_{T2})$ انرژی نهایی مربوط به نانو صفحه آلایش یافته با TM (نانو صفحه خالص) می باشد و (E (TM) و (TM) و (TM) میباشند و n باشد و (B) و (TM) بهترتیب انرژی نهایی برای تک اتم بورون و تک اتم TM میباشند و n تعداد اتمهای TM جایگزین شده با اتم بورون است. مقادیر به دست آمده برای انرژی تشکیل وقتی یک اتم TM جایگزین یک اتم بورون می شود و وقتی دو اتم TM در وضعیت فرو یا پادفرو نسبت به مم قرار دارند جایگزین دو اتم بورون می شود در جدول ۴–۲۲ آورده شده است. طبق رابطهٔ ۴–۴ نیز ساختاری که دارای میزان انرژی تشکیل کمتری باشد از نظر پایداری مطلوب تر است.

ساختار	Cr	Mn	Fe	Со
در لبه	-94/198818		-91/84688	-۵۸/۸۶۹۸۱
در وسط	-9۴/19۶۲۷۷	-9۴/۳۸・91۴	-91/8441	-69/28226
در لبه دور-	- ۱۸۷/۴۱۲۹۵۷	- 1 1 1	-181/4.1.42	-118/119896
فرومغناطيس				
در لبه دور- آنتی	-184/294840	- ۱ ۸۷/ • ۷۶۹ • ۱	-111/880.49	-111/291194
فرومغناطيس				
در لبه نزدیک-	- \	- 1 8 % / 3 %	-111/47114	-118/•2246
فرومغناطيس				
در لبه نزدیک- آنتی	-184/••&*18	- 186/2289	-18•/18•185	-179/+19027
فرومغناطيس				
در وسط نزدیک-	-180/901993	-110/0.9422	-179/798774	-110/441174
فرومغناطيس				
دروسط نزدیک- آنتی	-186/2925.9	-180/808470	-179/0808	-110/7714979
فرومغناطيس				

جدول۴-۱۱:مقادیر انرژی پیوندی (eV) به ازای ۱۰٪و ۵٪ آلایش عناصر واسطه در نانو صفحه زیگزاگ BN

⁵.formation energy

ساختار	Cr	Mn	Fe	Со
در لبه	17/++7980		9/108778	-22/212022
در وسط	17/••٧٩٣	17/198688	9/10888	-22/900.91
در لبه دور- فرومغناطیس	22/028282	22/210488	१४/٣४६٣٩٩	-46/20922
در لبه دور- آنتی فرومغناطیس	22/•12101	۲۲/۷۰۰۲۰۹	17/202270	18/9107
در لبه نزدیک- فرومغناطیس	۲۲/۲۹۳۹ <i>•۶</i>	۲١/٩٩۵٠٧۵	۱۶/۱۰۰۴۹۵	-41/2224
در لبه نزدیک- آنتی فرومغناطیس	77/879774	TT/T • TTVA	10/8•8488	10/087898
در وسط نزدیک- فرومغناطیس	T1/&V&T99	۲١/١٢٩٧٣	۱۵/۴۲۰۰۹	-41/92021
دروسط نزدیک- آنتی فرومغناطیس	22/212910	21/221822	10/1114918	-49/·811.0

۴-۱۲-مقادیرانرژی تشکیل (eV) به ازای ۱۰٪و ۵٪ آلایش عناصر واسطه در نانو صفحه زیگزاگ BN

باتوجه به جدول ۴–۱۱ برای انرژی پیوندی در آلایش ۵٪ اتم Co پایدارتر است ودر آلایش ۱۰٪ هم نیز Co پایدارتر اند. در آلایش ۱۰٪ اتم Cr,Mn در موقعیت وسط نزدیک در حالت فرو مغناطیس پایدارتر است اما اتم Fe, Co در حالت آنتی فرو مغناطیس پایدارتر است. باتوجه به جدول ۴–۱۲ برای انرژی تشکیل در آلایش ۵٪ و ۱۰٪ اتم Co پایدارتر است. در آلایش ۱۰٪ اتم های Cr,Mn در موقعیت وسط نزدیک در حالت فرومغناطیس و اتم های Co,Fe در موقعیت وسط نزدیک در حالت آنتی فرو مغناطیس پایدارتر است. این نتایج با نتایج جدول ۴–۸ مطابقت دارد.

۲-۴-۴ محاسبات نانوصفحه ی BN (۳,۳)

جهت بررسی خواص الکترونی و مغناطیسی نانو صفحه ی آلایش یافته BN (۳,۳) با عناصر واسطه، ابر سلول۶×۶×۱که دارای ۱۸اتم B و۱۸ اتم N می باشد استفاده کرده ایم و جایگزینی یک و دو اتم از عناصر در نانو صفحه (۳,۳) منجر به آلایش ۵۵/۵٪ و ۱۱/۱۱٪ در ابر سلولهای انتخابی می شود. آلایش تکی در دو حالت وسط و لبه وآلایش دوتایی در دو فاز فرو مغناطیسی و آنتی فرو مغناطیسی دردو وضعیت لبه و وسط در دو حالت دور و نزدیک انجام گرفته است. درشکل ۴–۳۲ به ترتیب ساختار ابر سلول آلایش یافته ۵۵/۵٪ و ۱۱/۱۱٪ در دو وضعیت دور و نزدیک و ابرسلول خالص برای نانو صفحه (۳,۳) نمایش داده شده است. موقعیت اتم های مغناطیسی را با رنگ قرمز مشخص گردیده است.



شکل۴–۲۳: ساختار الف) خالص ب)آلایش۵/۵۵ ٪در لبه ج) آلایش۵/۵۵ ٪در وسط د) آلایش ۱۱/۱۱ ٪در لبه دروضعیت دور ۵) آلایش۱۱/۱۱ ٪در لبه در وضعیت نزدیک خ) آلایش۱۱/۱۱ ٪در وسط در وضعیت نزدیک برای نانو صفحه BN (۳,۳)

۴-۴-۲−۱ بررسی خواص الکترونی نانو صفحه ی آلایش یافته BN (۳٫۳)

ساختار نواری و چگالی حالت ها برای نانو صفحه ی BN (۳,۳) خالص به ترتیب در شکل های -7 و-7 آمده است. بررسی ها نشان داد این ساختار یک نیم رسانا با گاف نواری مستقیم و مقدار گاف انرژی -7 و-7 آمده است. بررسی ها نشان داد این ساختار یک نیم رسانا با گاف نواری مستقیم و مقدار گاف انرژی -7 و-7 آمده است. بررسی ها نشان داد این ساختار یک نیم رسانا با گاف نواری مستقیم و مقدار این انون انرژی -7 و-7 به ازای هر دو اسپین بالا و پایین می باشد. موقعیت تراز فرمی برای نمونه خالص این نانوصفحه در انرژی -7 و-7 مان -7 مان -7 بدست آمده است. تقارن نمودار چگالی حالت های اسپین بالا و این نانوصفحه در انرژی -7 و کار و کار بدست آمده است. تقارن نمودار چگالی حالت های اسپین بالا و این نانوصفحه در انرژی -7 وان -7

۴-۴-۲-۱-۱ ساختار نواری نانو صفحه ی آلایش یافته BN (۳٫۳)

ساختار نواری نانوصفحه آلایش یافته ی BN(۳,۳) با ۵/۵۵٪ درصد آلایش در لبه در شکل ۴-۲۵ در وسط درشکل۴-۲۶ و آلایش ۱۱/۱۱٪ در دو موقعیت دور و نزدیک و در دو فاز فرو مغناطیس و آنتی فرومغناطیس در شکل های ۴-۲۷تا ۴-۳۲ رسم شده است.



شکل ۴-۲۴ : ساختار نواری نانوصفحه آلایش یافته ی BN(۳,۳) با درصد آلایش ۵/۵۵٪ در لبه الف) Cr با Mn (

ج) Fe (ج



شکل ۴-۲۵ : ساختار نواری نانوصفحه آلایش یافته ی BN(۳۳) با درصد آلایش ۵/۵۵٪ در وسط الف) Cr ب) Fe

ج) Co



شکل ۴-۲۶ : ساختار نواری نانوصفحه آلایش یافته ی BN(۳٫۳) با درصد آلایش ۱۱/۱۱٪ در لبه دور -فاز فرو

Co	Fe د)	M ج)	ب) n	ف) Cr	مغناطيس ال
----	-------	------	------	-------	------------



شکل ۴-۲۷ : ساختار نواری نانوصفحه آلایش یافته ی BN(۳٫۳) با درصدآلایش ۱۱/۱۱٪ درلبه نزدیک -فاز فرو

Co مغناطیس الف) Cr (مغناطیس الف) مغناطیس الف



شکل ۴-۲۸ : ساختار نواری نانوصفحه آلایش یافته ی BN(۳۳) با درصدآلایش ۱۱/۱۱٪ دروسط نزدیک -فاز فرو مغناطیس الف) Cr ب) Mn ج) Fe د) Co

با بررسی ساختار نواری نمونه های آلایش یافته ابر سلول (۳٫۳) و مقایسه آن با ساختار نواری خالص مشاهده شد که نوارهایی در میان گاف نواری خالص ایجاد شده و باعث تغییر شکل ساختار نواری و اندازه گاف انرژی شده است. مقدار و نوع گاف به ازای اسپین بالا و پایین و موقعیت تراز فرمی و رفتار الکترونی نمونه آلایش یافته در جدول۴–۱۳ گزارش شده است.

آلايش	گاف اسپین بالا	گاف اسپین پایین	موقعیت تراز فرمی	رفتار الكتروني
درلبه ۵/۵۵ Cr./	۱/۳۲م	۴/۲۷م	-4/2228	DMS
درلبه Mn ۵۵/۵۵٪	۲۶/۰۶	۴/۱۷	-۴/۹۳۹۵	DMS
درلبه Fe ۵/۵۵٪	۲/۷۲م	۲/۹۲غ م	-٣/٧٨١۶	DMS
درلبه ۵/۵۵ Co./	۳/۷۶م	۱۱/۲م	-۴/۳۸۴۳	DMS
دروسط Cr ۵۵/۵۵٪	۱/۳۴	۲/۲۷م	-۴/۲۲۳۶	DMS
دروسط Fe ۵/۵۵٪	۳/۷۴م	۲/۹۳غ م	-٣/٧٨١٧	DMS
دروسط Co ۵۵/۵۵٪	۳/۷۶م	۹ • //۲م	-4/2861	DMS
درلبه دور -فرو Cr	۲۴/۰۴	۴/۱۳م	-4/4012	DMS
/ 1 1/1 1				
درلبه دور -فرو Mn	•	۹۶/۳م	-۵/۰۵۸۴	HM
7.11/11				
درلبه دور-فرو Fe	۲/۷۲م	۲/۸۲غ م	-٣/۶۶۲ •	DMS
/. 1 1/1 1				
درلبه دور-فرو Co	۲/۶۸م	•	-4/9・87	HM
7.11/11				
درلبه نزدیک-فرو	۴۶/۰۹	۴/۱۹م	-4/818	DMS
7.11/11 Cr				
درلبه نزدیک-فرو	۱/۳غ م	۱۱ /۳م	-\$/\$778	DMS
7.11/11 Mn				
درلبه نزدیک -فرو	۱/۷۲غ م	۲/۳۵غ م	-\$/7777	DMS
7.11/11 Fe				
درلبه نزدیک -فرو -	۱/۷غ م	۱/۱م	-۴/٨١۴٠	DMS
7.11/11 Co				D) (2
دروسط نزدیک -فرو Cr	۰۵۰م	۴/۲۱م	- ۴ / ۸ ۶۲・	DMS
7.11/11				DMC
دروسط نزديك-فرو	۱/۲۴غ م	۴/۱۳م	-*/****	DMS
7.11/11 Mn				DMG
دروسط نزدیک -فرو L د ۱۰ د ۲	۱/۷۶ع م	۲/۲۷ع م	- ٣/٣٢٩	DMS
7.11/11 Fe			5/11.5.1	DMS
دروسط نزدیک -فرو	۱/۷۴ع م	۱/۱۲م	-٣/٨١۵٨	DIVIS
7.11/11 Co				

جدول۴–۱۳: گاف نواری وموقعیت تراز فرمی درآلایش ۵/۵۵٪ و ۱۱/۱۱٪ نانو صفحهBN(۳٫۳)-فاز فرو مغناطیس

باتوجه به جدول ۴–۱۱ افزایش آلایش در فاز فرو مغناطیس باعث کاهش گاف نواری اسپین بالا و اسپین پایین می شود. نتیجه اختلاف گاف بین دو حالت اسپینی، باعث ایجاد یک قطبش اسپینی اطراف تراز فرمی می شود. بیشترین اختلاف در آلایش ۱۱/۱۱٪ Mn به صورت فرو مغناطیس و در وضعیت لبه دور می باشد. در آلایش ۱۱/۱۱٪ در فاز فرومغناطیس Mn,Co در وضعیت لبه دور با توجه به اینکه گاف اسپین بالای Mn وگاف اسپین پایین Co صفر است از خود رفتار نیم فلزی نشان می دهند، در مابقی نمونه های آلایش یافته با توجه به غیر صفر بودن گاف نواری بیانگر رفتار نیم رسانایی آنها می باشد. در نمونه های آلایش یافته موقعیت تراز فرمی در مقایسه با نمونه ی خالص (سانایی آنها می باشد. در نمونه های آلایش یافته موقعیت تراز فرمی در مقایسه با نمونه ی خالص

۴-۴-۲-۱-۲-۲بررسی چگالی حالت های نانو صفحه ی آلایش یافته BN (۳٫۳)

چگالی حالت های نانو صفحه ی آلایش یافته BN (۳,۳) بررسی شده است و نمودارهای آنها در شکل های ۴–۲۹ تا ۴–۳۳ رسم شده است. نتایج حاصل همانند نانوصفحه (۵,۰) حاکی از سهم قابل ملاحظه ی هیبریداسیون اوربیتالی TM -۳d و۲۹–۸ های اطراف آن است. چگالی حالت های جزئی با توجه به اهمیت حالت های TM -۳d و۲۹–۸ مای حالت های TM و ۲۹–۸ می باشد. با بررسی نمودار چگالی حالت ها افزایش میزان آلایش TM در فاز فرو مغناطیس باعث افزایش حالت ها در میان گاف نواری کاهش میزان گاف می گردد. همچنین عدم تقارن نمودار چگالی حالت ها در حالت های اسپینی بالا و پایین با توجه به گشتاورهای کل مغناطیسی غیر صفر بدست آمده حاکی از قطبش سپینی اطراف تراز فرمی می باشد.حالت های قطبشی ایجادشده در فاز فرومغناطیس، همانند نانو صفحه (۵,۰) به ازای آلایش Mn و توار ظرفیت و نوار رسانش در حالت اسپین بالا و در آلایش FC و در نوار رسانش به ازای اسپین بالا و پایین ایجاد شده است، که بیشترین سهم در حالت های قطبشی ایجاد شده ناشی از هیبریدا سیون بین حالت های اوربیتالی TM -۳d و TM -۳ و N -۲p های اطراف آن می باشد. این می تواند ناشی از عدم تقارن موقعیتی آلاینده ها در ساختار وطول پیوند متفاوتی که دو TM با N های اطراف خود برقرار کرده اند باشد.



۴-۲۹:نمودار چگالی حالت های کلی وجزئی دروسط نانو صفحه BN(۳,۳) الف) Fe ج) Co ج) دمودار چگالی حالت های کلی وجزئی دروسط نانو



۴-۳۰:نمودار چگالی حالت های کلی و جزئی درلبه نانو صفحه BN(۳,۳) الف) Cr ب) Mn ج) Fe د) ۲۰-۴



۴-۳۱: نمودار چگالی حالت های کلی و جزئی نانو صفحه BN(۳٫۳) لبه دور-فاز فرومغناطیس الف) Cr ب) Mn ج)

Co (ک Fe



Mn (ب Cr نمودار چگالی حالت های کلی و جزئی نانو صفحه BN (۳,۳) لبه نزدیک-فاز فرومغناطیس الف) Cr ب) ۳۲-۴ دمودار چگالی حالت های کلی و جزئی نانو صفحه در ۲۰ الم



۴-۳۳: نمودار چگالی حالت های کلی و جزئی نانو صفحه BN(۳٫۳) وسط نزدیک-فاز فرومغناطیس الف) Cr ب) Mn

ج) Fe (ج

۴-۴-۲-۲ بررسی خواص مغناطیسی نانو صفحه ی BN(۳٫۳) آلایش یافته

همانند نانو صفحه (۵,۰) در این بخش قصد داریم به مطالعه ی خواص مغناطیسی نانو صفحه (۳,۳) آلایش یافته بپردازیم. مطالعه ما شامل بررسی و محاسبه گشتاورهای مغناطیسی در نمونه می شود.

۴-۴-۲-۲-۱ بررسی گشتاور های مغناطیسی در نانو صفحه ی BN(۳,۳) آلایش یافته

گشتاور مغناطیسی هر یک از اتم ها در ساختار و هم چنین مقدار گشتاورمغناطیسی کل ساختار در نمونه های آلایش یافته نانو صفحه ی BN (۳٫۳) در جدول ۴–۱۴ گزارش شده است. با توجه به جدول ۴–۱۴ در تمامی ساختارها با افزایش آلایش در فاز فرو مغناطیس شاهد افزایش گشتاور کل در ساختار می باشیم. در اکثر نمونه ها بیشترین گشتاور موضعی مربوط به اتم Fe می باشد در فاز فرو مغناطیسی بیشترین سهم در گشتاورهای جزئی TM هامی باشد. در آلایش ۵۵۵٪ بیشترین مقدار گشتاور کل مربوط به Fe و کمترین آن مربوط به rn می باشد. در آلایش ۱۱/۱۱٪ گشتاور جزئی TM مربوط به اتم OC و بیشترین گشتاور جزئی Fe می باشد. در آلایش ۱۱/۱۱٪ بیشترین مقدار گشتاور کل مربوط به Fe و کمترین آن مربوط به Cr می باشد. در آلایش ۱۱/۱۱٪ کشتاور جزئی TM مربوط به اتم OC و بیشترین گشتاور جزئی Fe می باشد. در آلایش ۱۱/۱۱٪

آلاينده	$\mu_B(\mu_B)$	μ _N (μ _B)	μ _{TM1} (μ _B)	$\mu_{TM2}(\mu_B)$	$\mu_{tot}(\mu_B)$
درلبه ۵% Cr	•/14٣	-•/ %% \	٣/۵۲۵		٣
درلبه ۵% Mn	•/110	-•/۴٩	۴/۳۷۵		۴
درلبه ۴۶ ۵%	•/10Y	•/۴۳٧	4/4.8		۵
درلبه ۵% Co	•/۲۵۴	•/٨٨٧	۲/۸۵۹		۴
دروسط ۵% Cr	۰/۱۴۳	-•/۶V	٣/۵۲۵		٣
دروسط ۶۶ ۵% ۵	•/10V	•/۴۳۳	4/4+9		۵
دروسط ۵% Co	•/۲۵۴	•/٧٢٣	۲/۸۵۹		۴
درلبه دور-فرو ۱۰% Cr	•/٢٣٩	- 1/٣٩٧	۳/۵۷	۳/۵۹۲	۶
درلبه دور-فرو ۱۰% Mn	•/188	- \/• Y	۴/۲۸۲	4/804	٨
درلبه دور-فرو ۱۰% Fe	•/۲۸۸	•/٨٣٣	4/444	4/421	١.
درلبه دور-فرو ۱۰% Co	•/٣٩۵	•/٩٣٧	١/٨٩۴	۲/۸۵۸	۶
درلبه نزدیک-فرو ۱۰% Cr	•/• ٩	- 1/۵۵۸	۳/۶۴۸	۳/۷۵۸	۶
درلبه نزدیک-فرو ۱۰% Mn	•/188	-•/\l \	۴/۲۷۱	4/372	٨
درلبه نزدیک -فرو ۱۰% Fe	•/178	-•/•ΔΥ	۳/۸۸۱	۴	٨
درلبه نزدیک -فرو ۱۰% Co	•/۲۹۴	• /٧٣٧	۲/۴۲۹	۲/۵۳۹	۶
دروسط نزدیک -فرو ۱۰% Cr	•/• ٩	-1/497	٣/۶۴٨	۳/۷۵۸	۶
دروسط نزدیک-فرو ۱۰% Mn	•/184	-•/\l \	۴/۲۷۱	۴/۳۷۳	٨
دروسط نزدیک –فرو ۱۰% Fe	•/\\۶	-•/•∆A	٣/٨٧١	k	٨
دروسط نزدیک -فرو ۱۰% Co	•/٣١١	•/٧٢٣	۲/۴۲۸	۲/۵۳۸	۶

جدول۴–۱۴:مقادیر گشتاورهای مغناطیسی اتم هایTM,N,Bها و گشتاور کل نانوصفحه(۳,۳)BN آلایش یافته در فاز

فرومغناطيس

۴-۴-۲-۲-۲ بررسی پایداری ساختار

همانطور که برای نانو صفحه (۵,۰) پایداری ساختار را بررسی کردیم برای نانو صفحه (۳,۳)نیز با توجه به فرمول های ۴-۳ و ۴-۴ پایداری نانو صفحه (۳,۳) را از لحاظ انرژی پیوند و انرژی تشکیل مورد بررسی قرار می دهیم.

ساختار	Cr	Mn	Fe	Со
در لبه	-94/194044	-9۴/۳۳۷۵۹۹	-91/808887	-۵٩/۲۹۸۲۶۳
در وسط	-94/1979.0		-91/808919	-&9/797498
در لبه دور- فرومغناطیس	- 1 AF/AAYA• A	-186/188887	- ۱ ۸ • / ۸۵ • ۴۷ ۱	-117/418778
در لبه نزدیک- فرومغناطیس	-180/984204	-180/•8118	- ۱۸ • /۳۶ ۱۹۳ ۱	-110/978180
در وسط نزدیک- فرومغناطیس	-180/984188	- 1 80/ • 4 • 828	- ۱۸ • /۳۱۷۵۱۲	-110/919V•V

جدول۴-۱۵:مقادیر انرژی پیوندی (eV) به ازای آلایش ۱۱/۱۱٪و ۵۵/۵۸٪ عناصر واسطه در نانو صفحه دسته صندلی BN

جدول۴-۱۶:مقادیرانرژی تشکیل (eV) به ازای ۱۱/۱۱٪و ۵۵/۵٪ آلایش عناصر واسطه در نانو صفحه دسته صندلی BN

ساختار	Cr	Mn	Fe	Со
در لبه	١٢/٠٠٩١٩	17/149202	9/18586	-22/2674
در وسط	۱۲/۰۰۹۵۵۸		٩/١۶۵۵٧٢	-22/26.702
در لبه دور- فرومغناطیس	۲۲/۲۱۰۸۱۱	T 1/X • 9FXX	18/47777	-46/909918
در لبه نزدیک- فرومغناطیس	71/227258	T • /894449	10/98.227	-47/49299
در وسط نزدیک- فرومغناطیس	T1/00YFAT	८०/८१८१५	۱۵/۹۴۰۸۱۸	-۴۸/۴۵۶۹۸۷

باتوجه به جدول ۴–۱۵ برای آلایش ۵/۵۵٪ و۱۱/۱۱٪ در حالت فرو مغناطیس اتم Co پایدارتر است. در آلایش ۱۱/۱۱٪ اتم های Cr,Mn,Fe,Co دروضعیت وسط نزدیک پایدارتر است. با توجه به جدول ۴–۱۶ برای آلایش ۵/۵۵٪ و۱۱/۱۱٪ اتم Co,Cr,Mn پایدارتر است. در آلایش ۱۱/۱۱٪ اتم های Co,Cr,Mn در وضعیت وسط نزدیک پایدارتر است، و در آلایش Fe در وضعیت لبه نزدیک پایدارتر است.

BN(۳,۳) عناصرواسطه در نانو صفحه (۳,۳)

برای این منظور نانو صفحه ی BN (۳,۳) وا با عناصر واسطه (Cr,Mn,Fe,Co,Cu,Ti,V) بادرصد آلایش ۵/۵۵٪ در لبه و ۱۱/۱۱٪ در لبه در وضعیت دور آلایش دادیم و پس از محاسبه گشتاورهای مغناطیسی که مقادیر آن در جداول ۴–۱۷ و ۴–۱۸ آورده شده، نتیجه به صورت نمودارهایی در شکل های ۴–۳۴ و ۴–۳۵ گزارش شده است.

جدول۴-۱۷: مقادیرگشتاور کل وگشتاور جزئی فلزات واسطه در نانو صفحه آلایش یافته BN (۳٫۳)باغلظت۵/۵۵٪

آلاينده	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Со	Cu
μ _{TM1} (μ _B)	١/٢٧٠	۲/۴۲۷	۳/۵۲۵	۴/۳۷۵	4/4.9	۲/۸۵۹	•
μ _B (μ _B)	-•/•۶۶	•/•۴١	•/14٣	•/110	•/1&Y	•/۲۵۴	•
μ _N (μ _B)	-•/٢•۴	-•/۴۶λ	-•/89N	-•/۴٩	•/۴۳۷	•/ \ \Y	•
μ _{tot} (μ _B)	١	٢	٣	۴	۵	۴	•

آلاينده	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Со	Ni	Cu
μ _{TM1} (μ _B)	1/202	7/441	٣/۵٧	۴/۲۸۲	4/442	1/894	۱/۸۰۶	•
μ _{TM2} (μ _B)	1/784	7/488	۳/۵۹۲	4/804	۴/۴۳۷	۲/۸۵۸	۱/۸۰۶	•
μ _B (μ _B)	-•/180	٠/•٩٨	•/٣٣٩	۰/۱۸۶	•/۲۸۸	۰/۳۹۵	•/718	•
μ _N (μ _B)	-•/ ۴ ٣ ۴	-) / •))	- ١ /٣٩٧	- 1 / • Y	۰ /۸۳۳	•/٩٣٧	•/١٧٢	•
$\mu_{tot}(\mu_B)$	٢	۴	۶	٨	١.	۶	۴	•

جدول۴-۱۸: مقادیر گشتاور کل وگشتاور جزئی فلزات واسطه در نانو صفحه آلایش یافته BN (۳٫۳)باغلظت۱۱/۱۱٪



شكل۴-۳۴: گشتاور كل (خطوط توپر)و گشتاور جزئي فلزات واسطه (خطوط خط چين)در نانو صفحه آلايش يافته BN

(۳,۳) باغلظت۵/۵۵٪



شکل۴-۳۵:گشتاور کل (خطوط خط چین) وگشتاور جزئی فلزات واسطه(خطوط توپر) در نانو صفحه آلایش یافته BN (۳,۳) باغلظت۱۱/۱۱٪

با توجه به جداول ۴–۱۷ و ۴–۱۸ واشکال ۴–۳۴ و ۴–۳۵ مشاهده می کنیم که وقتی از Ti به سمت Cu می رویم هم گشتاور کل و هم گشتاور جزئی فلزات واسطه ابتدا روند افزایشی و سپس روند کاهشی دارد. در شکل یه قله (پیک) وجود دارد که مربوط به ماکزیمم مقدار گشتاور یعنی اتم Fe می باشد. کمترین مقدار گشتاور مربوط به اتم Cu می باشد. با توجه به اینکه با آلایش Cu بر روی نانو صفحه هیچ گشتاور مغناطیسی ایجاد نمی کند پس خاصیت مغناطیسی هم در این ماده ایجاد نمی کند.

۴-۴-۴ بررسی گشتاور مغناطیسی آلایش Cu بر روی نانو صفحه BN (۳٫۳)

اتم Cu را بر روی نانو صفحه مورد نظر در موقعیت های لبه و وسط به صورت تکی و دوتایی، در موقعیت لبه دروضعیت دور در فاز فرو مغناطیس ودر موقعیت لبه ووسط در وضعیت نزدیک در فاز آنتی فروآلایش داده ایم.که نتیجه در جدول ۴–۱۹ گزارش شده است.

جدول۴–۱۹:مقادیر گشتاور مغناطیسی B,N,Cuومقدار گشتاورکل به ازای آلایشCu در نانو صفحه(۳,۳)

موقعیت های	آلایش۵/۵۵٪ در	آلایش۵/۵۵٪ در	آلایش ۱۱/۱۱٪در	آلایش ۱۱/۱۱٪در	آلایش ۱۱/۱۱٪در
آلايش اتم Cu	ا.م	وسط	لبه دور فاز فرو	لبه نزدیک فاز	وسط نزدیک
1º 0 "	÷			آنتي فرو	فازآنتي فرو
$\mu_B(\mu_B)$	*	*	*	•	*
$\mu_{\rm N}(\mu_{\rm B})$	•	•	•	•	•
μ _{Cu} (μ _B)	•/•• ١	•/•• ١	•	•	•
$\mu_{tot}(\mu_B)$	•/•••٢	• / • • • ١	-•/•••)	*	*

با توجه به جدول ۴–۱۹ آلایش Cu بر روی این نانو صفحه با توجه به این که هیچ گشتاور مغناطیسی ایجاد نمی کند پس خاصیت مغناطیسی هم در این ماده ایجاد نمی کند.

۴-۴-۵ بررسی آلایش C (کربن) برروی نانو صفحه BN (۳٫۳)

در این بخش به بررسی خواص الکترونی و مغناطیسی آلایش کربن بر روی نانو صفحه BN در این بخش به صورت دوتایی در (۳,۳) می پردازیم. آلایش کربن به صورت تکی در وسط نانو صفحه و آلایش به صورت دوتایی در وسط و لبه در وضعیت دور و نزدیک در فاز فرو مغناطیس صورت گرفته است. در ابتدا خواص الکترونی که شامل ساختار نواری وچگالی حالتها می شود را بررسی می کنیم و سپس به بررسی خواص مغناطیسی آن می پردازیم.

۴-۴-۵-۱خواص الكتروني نانو صفحه BN (۳٫۳) آلايش يافته با كربن

۴-۴-۵-۱-۱−۱ ساختار نواری نانو صفحه BN (۳٫۳) آلایش یافته با کربن

ساختار نواری نانو صفحه BN (۳,۳) آلایش یافته با کربن مورد بررسی قرار گرفت مقدار گاف نواری و موقعیت تراز فرمی در جدول ۴–۲۰ آمده است و ساختار نواری آن در شکل ۴–۳۶ گزارش شده است.

-					
آلایش	گاف اسپین بالا	گاف اسپین پایین	موقعيت تراز فرمى	رفتار الكترونيكى	مقايسه
آلایش۵/۵۵ ٪در وسط	۴۴/۱م	۳۸/۴م	-٣/١٨٢۴	DMS	
آلایشC ٪ ۱۱/۱۱ دروسط موقعیت نزدیک	۹۵/۰۰م	۳/۷۵	-7/1 • 78	DMS	۳/۵ برای نانو صفحه (۴,۴) [۶۴]
آلایشC ٪ ۱۱/۱۱ در لبه در موقعیت نزدیک	۹۴/۹۴	۳/۷۵م	-7/1•97	DMS	
آلایش۲۱۱۱ ٪ C در لبه در موقعیت دور	۵۵/۰م	۳/۸۳م	-7/•748	DMS	

جدول ۴-۲۰ :مقدارگاف نواری اسپین بالا و پایین وموقعیت تراز فرمی ورفتار الکترونی نانو صفحه BN (۳٫۳) آلایش یافته با C

در مقاله ۶۴ در نموداری که گاف نواری به ازای تعداد اتم های کربن آلایش شده در نانو صفحه (۴,۴) رسم شده است مقدار گاف نواری به ازای آلایش ۲ تا کربن در نانو صفحه مذکور ۳/۵ eV بدست آمده است.



شکل۴–۳۶: ساختار نواری نانو صفحه BN (۳٫۳) آلایش یافته با کربن الف)آلایش۵/۵۵ ٪ در وسط ب)آلایش۱۱/۱۱ ٪در وسط در موقعیت نزدیک ج)آلایش۱۱/۱۱ ٪در لبه در موقعیت نزدیک د)آلایش۱۱/۱۱ ٪در لبه در موقعیت دور

باتوجه به جدول ۴-۲۰ افزایش آلایش در فاز فرو مغناطیس باعث کاهش گاف نواری اسپین بالا و اسپین پایین می شود. نتیجه اختلاف گاف بین دو حالت اسپینی، باعث ایجاد یک قطبش اسپینی اطراف تراز فرمی می شود. بیشترین اختلاف در آلایش ۱۱/۱۱٪ C به صورت فرو مغناطیس و در وضعیت لبه دور می باشد. نتایج حاصل برای تمامی نمونه های آلایش یافته با توجه به غیر صفر بودن گاف نواری بیانگر رفتار نیم رسانایی آنها می باشد. ۴-۴-۵-۲-۲چگالی حالت های کلی و جزئی نانو صفحه BN (۳,۳) آلایش یافته با کربن

چگالی حالت های نانو صفحه ی BN (۳,۳) آلایش یافته با کربن بررسی شده است و نمودارآن در شکل ۴–۳۷ رسم شده است. چگالی حالت های جزئی با توجه به اهمیت حالت های TM – TM و ۲۹–N ، شامل حالت های TM و TM و TM می باشد. با بررسی نمودار چگالی حالت ها افزایش میزان آلایش C در فاز فرو مغناطیس باعث افزایش حالت ها در میان گاف نواری کاهش میزان گاف می گردد. همچنین عدم تقارن نمودار چگالی حالت ها در حالت های اسپین بالا و پایین با توجه به گشتاورهای کل مغناطیسی غیر صفر بدست آمده حاکی از قطبش اسپینی اطراف تراز فرمی می باشد. حالت های قطبشی ایجادشده در فاز فرومغناطیس در نوار رسانش به ازای اسپین بالاو در نوار ظرفیت به ازای اسپین بالا وپایین ایجاد شده است.که بیشترین سهم در حالت های قطبشی ایجاد شده ناشی از همیریدا سیون بین حالت های اوربیتالی ۲ - C و ۲ - N



شکل۴-۳۷: چگالی حالت های کلی و جزئی نانو صفحه BN (۳,۳) آلایش یافته با کربن الف)آلایش۵/۵۵ ٪ در وسط ب)آلایش۱۱/۱۱ ٪در وسط در موقعیت نزدیک ج)آلایش۱۱/۱۱ ٪در لبه در موقعیت نزدیک د)آلایش۱۱/۱۱ ٪در لبه در موقعیت دور

۴-۴-۵-۲خواص مغناطیسی نانو صفحه BN (۳,۳) آلایش یافته با کربن

۴-۴-۵-۲-۱ محاسبه گشتاورهای مغناطیسی نانو صفحه BN (۳٫۳) آلایش یافته با کربن

مقادیر گشتاورهای مغناطیسی B,N,C وگشتاور مغناطیسی کل محاسبه شد ، و مقادیر آن در جدول۴-۲۱ گزارش شده است.

آلایش	$\mu_{B}(\mu_{B})$	$\mu_{\rm N}(\mu_{\rm B})$	μ _{C1} (μ _B)	$\mu_{C2}(\mu_B)$	$\mu_{tot}(\mu_B)$
آلایش۵/۵۵ ٪در	•/•Y۵	-•/••۶	•/٩٣		١
وسط					
آلایش ۱۱/۱۱ ٪					1/99V
C دروسط وضعيت	•/۶٨٢	•/٢١٣	•/۵۵١	•/۵۵١	.,
نزدیک					
آلایش ۱۱/۱۱ ٪ C					١/٩٧٨
در لبه در وضعیت	•/۶۷۷	•/٢•٧	•/۵۴۴	•/۵۴۵	.,
دور					
آلایش ۱۱/۱۱ ٪ C					1/994
در لبه در وضعیت	•/ ۶ λ١	•/٢١١	•/۵۵١	•/۵۵١	
نزدیک					

جدول۴-۲۱: مقادیر گشتاورهای مغناطیسی B,N,C وگشتاور مغناطیسی کل نانو صفحه BN (۳,۳) آلایش یافته با کربن

با توجه به جدول۴–۲۱ با افزایش آلایش شاهد افزایش گشتاور مغناطیسی هستیم. بیشترین سهم گشتاور مغناطیسی مربوط به اتم ناخالصی(C) می باشد. مجموع گشتاور مغناطیسی کربن ها از گشتاور کل ایجاد شده در ساختار کمتر است. بیشترین گشتاور ایجاد شده مربوط به آلایش۱۱/۱۱ ٪ در موقعیت وسط وضعیت نزدیک می باشد.

نتيجه گيرى

در این پژوهش خواص الکترونی و مغناطیسی نانو صفحات خالص و آلایش یافته BN مورد بررسی قرار گرفت.

درنمونه های خالص، نانو صفحه دسته صندلی(۳,۳) و زیگزاگ(۵,۰) مورد بررسی قرار گرفت. با بررسی ساختار نواری و چگالی حالت ها نتایج زیر برای نانو صفحات خالص بدست آمده است.

- نانو صفحات دسته صندلی و زیگزاگ BN خالص هر دو نیمرسانای غیرمغناطیسی اند.
 - هر دو نانو صفحه زیگزاگ و دسته صندلی دارای گاف نواری مستقیم می باشد.
- بر اساس تقارن نمودار چگالی حالت ها در هر دو حالت اسپینی بالا و پایین مشخص گردید
 که این نانو صفحات در حالت خالص دارای خاصیت مغناطیسی نمی باشد.

در نمونه های آلایش یافته با عناصر واسطه خواص الکترونی و مغناطیسی نانو صفحه دسته صندلی(۳,۳) و زیگزاگ(۵,۰) بررسی شد. آلایش این عناصر با جانشینی آنها به جای اتم B صورت گرفت. نتایج حاصله به صورت زیر می باشد.

- آلایش در نمونه ها منجر به کاهش گاف نواری نسبت به نمونه خالص و متفاوت بودن آن به
 ازای هر دو اسپینی بالا و پایین شد که منجر به قطبش اسپینی می گردید.
- در آلایش نانو صفحه (۵,۰) عناصر Cr,Mn,Co بسته به موقعیت آلایش به صورت آنتی فرو مغناطیس و در برخی موارد به صورت فرومغناطیس مشاهده شد که این رفتار توسط مدل RKKY توجیه می شود.
- اما آلایش Fe متفاوت با بقیه حالات فوق عمل کرده و در تمام موقعیت ها فاز پایدارش به صورت آنتی فرو مغناطیس بود که وابسته به فاصله و موقعیت Fe ها از یکدیگر نبوده و این رفتار توسط برهم کنش ابر تبادلی مستقیم توجیه می شود.
در هردو نانو صفحه آلایش یافته بیشترین گشتاور جزئی در موقعیت لبه و موقعیت وسط وضعیت نزدیک مربوط به Mn می باشد و در موقعیت لبه دور مربوط به اتم Fe می باشد.

نانو صفحه (۳,۳) را در موقعیت لبه با آلایش ۵/۵۵ ٪ و ۱۱/۱۱٪ با عناصر واسطه (Cr,Mn,Fe,Co,Cu,Ti,V) آلایش دادیم و خواص مغناطیسی آن را بررسی کردیم نتایج به قرار زیر است:

- بیشترین گشتاور جزئی و کل در هر دو وضعیت آلایش مربوط به اتم Fe می باشد.
- کمترین گشتاور جزئی و کل در هر دو وضعیت آلایش مربوط به اتم Cu می باشد.
 </u>

با آلایش Cu بر روی نانو صفحه (۳٫۳) هیچ خاصیت مغناطیسی در این ماده ایجاد نشده است.

و در آخر به بررسی آلایش کربن بر روی نانو صفحه BN (۳٫۳) پرداختیم که نتایج با توجه به بررسی ساختار نواری و چگالی حالت ها به صورت زیر است.

- افزایش آلایش در فاز فرو مغناطیس باعث کاهش گاف نواری اسپینی بالا و پایین می باشد که اختلاف گاف نواری بین دو حالت اسپینی، باعث ایجاد یک قطبش اسپینی اطراف تراز فرمی می باشد.
- برای تمامی نمونه های آلایش یافته با توجه به غیر صفر بودن گاف نواری بیانگر رفتار نیم رسانایی آنها می باشد.
- با افزایش آلایش شاهد افزایش گشتاور مغناطیسی می باشیم و بیشترین سهم گشتاور موضعی مربوط به اتم آلایش کربن (C) می باشد.

با توجه به اهمیت BN در صنایع اپتوالکترونی و ترانزیستورهای اثر میدان و روند کوچک سازی قطعات الکترونی خواص به دست آمده در نانو صفحات خالص می تواند کاربرد بسیار بالایی در حوزه های یاد شده داشته باشد. همچنین مشاهده خاصیت فرومغناطیس BN آلایش یافته با عناصر واسطه در دمای اتاق کاربردهایی را در الکترونیک جدید به نام اسپین ترونیک نیم رساناها ایجاد می کند.

پیشنهادات برای آینده

- ۳. بررسی خواص الکترونی و مغناطیسی نانو لوله ها و نانو روبان های BN خالص و آلایش
 یافته با عناصر واسطه
- ۴. بررسی خواص مکانیکی و اپتیکی نانو لوله ها و نانو روبان های BN خالص و آلایش یافته با
 عناصر واسطه
- ۵. بررسی خواص ترابرد نانو لوله ها و نانو روبان های BN خالص و آلایش یافته با عناصر واسطه

Refrences:

[1] Chopra, N. G.Luyken, R.J.Cherrey, K.Crespl, V. H. Cohen, M. L. Louie, S. G. Zettl, A.(1995), "Boron nitride nanotubes"; Science, 269(5226), 966-967.

[2]Prof. A. Rubio and Dr. E. Cannuccia (2012); "Study of the Electronic Stracture of hexagonal Boron Nitride on Metals Substrates";

[3] Saha, S. Muthu, D. V. S. Golbery, D. Tang, C. Zhi, C. Bando, Y. Sood, A. K. (2006) "Comparative high pressure Raman study of boron nitride nanotub and hexagonal boron nitride"; Chemical Physics Latters, 421(1), 86-90.

[4]Ishigami, M.Aloni (2003) "properties of boron nitride nanotubes"; Vol. 696, PP 94-99.

[5]Cohen M. L. Zettl(2010), "the Physics of boron nitride nanotubes";Phys Today 63, 34-38

[6]C.N.R. Rao, A. Muller(2008) "the chemistry of nano materials, synthesis, properties and Application"; Vol, Germany.

[7] S.O. Pillai; (2003)"Solid State Physics"; New Age International limited.

[8] R. Butler, Paleomagnetism: "Magnetic Domains to Geologic Terranes A992", Blackwell, Oxford."

[9] Giuseppe Grosso; (2003) "solid state physics", Academic press.

[10] Stephen Blundell; (2001) "Magnetism in Condensed Matter", Oxford University Press

[11] Wu, Xiaojun and Zeng, Xiao Cheng; (2006) "Adsorption of transition-metal atoms on boron nitride nanotube: A density-functional study"; Xiao Cheng Zeng Publications. Paper 5.

[12] Li Yang, (2011), Phys. Rev. B 83, 085405.

[13] M. Gao, M. Adachi, A. Lyalin, and T. Taketsugu(2016) "Long Range Functionalization of H-BN Monolayer by Carbon Doping", Kyoto University,Kyoto 615-8245, Japan

[14] N.F. Mott, (1936) ; "The Electrical Conductivity of Transition Metals ",Proc. Roy.Soc., 153, PP699.

[15] I. Zutic, J. Fabian and S. D. Sarma, (2004) "Spintronics: Fundamentals and Applications", Rev. Mod. Phys, 76, PP323.

[16] S. A. Wolf, D. D. Awschalom, R.A.Buhrman, J.M.Daughton, S.VonMolnar, M.L. Roukes, A.Y.Chtchelkanova and D. M. Treger, (2001) "Spintronics: A Spin-Based Electronics Vision for the Future ",Science, 294, PP 1488.

[17] W. J. M. Naber, S.Faez and W. G. van der Wiel, (2007) "Organic spintronics", J.Phys. D:Appl. Phys,40, PP 205.

[18] J.M.Kikkawa and D. D. Awschaiom, (1998) "Resonant Spin Amplification in n-Type GaAs ",Phys.Rev. Lett, 80, PP 4313.

[19] S. Datta and B. Das,(1990) "Electronic analog of the electro- optic modulator", Appl Phys Lett, 56, PP 665.

[20] I. Zutic, J. Fabian, and S. Das Sarma,(2004) "Spintronics: Fundamentals and Applications", Rev. Mod. Phys, 76, PP323.

[21] F. Meier and B. P. Zakharchenya. (1984) " Optical Orientation, Modern Problems in Condensed Matter Science", vol. 8, North-Holland, Amsterdam.

[22] J. Furdyan, (1986) "Diluted magnetic semiconductors", J.Appl. Phys, 64, PP 29.

[23] N. B. Brandt, V. V. Moshchalkov, A. O. Orlov, L. Skrbek. (1983) "Investigation of electric and magnetic properties of the semimagnetic semiconductors $Hg_{1-x}Mn_xTe$ at low and infralow temperatures ", Zh. Eksp. Teor. Fiz. 84, 1050, PP1074.

[24]H. Ohno, (2000) "Ferromagnetic III-V heterostructures", J.Vac. Sci. Technol. B, 18, PP 2039.

[25] T. Dietl, H. Ohno, F. Matsukura, J. Cibert, and D. Ferrand,(2000), "Zener Model Description of Ferromagnetism in Zinc -Blende Magnetic Semiconductors ",SCIENCE, 287, PP 1019.

[26] Numan. Akdogan.(2008), PhD. thesis, "Origin of Ferromagnetisimin Oxide- Based Diluted Magnetic Semiconductor", Ruhr-University Bochum, Germany.

[27]C. Liu, F. Yun, H. Morkoc, (2005) "Ferromagnetism of ZnO and GaN : a review ",J.Mat. Sci:Materials in Electronics, 16, PP 555.

[28]R. A. de Groot, F. M. Mueller, P. G. van Engen, K. H. J. Buschow,(1983) "New Class of Materials: Half-Metallic Ferromagnets ",Phy. Rev. Lett, 50, PP2024.

[29]S. Ishida, T. Masaki, S. Fujii, S. Asano, (1998) "Theoretical search for half-metallic films of Co₂MnZ(Z=Si,Ge) ",Physica B, 245, PP 1.

[30]I. Galanakis; "Half - Ferromagnetism and Slater-Pauling behavior in the Heasler alloys"; D-52425 Juich.

[31]K.Sato and H. Katayama- Yoshida, (2000) "Material Design for Transparent Ferromagnets with Zno- based Magnetic Semiconductors ",Jpn. J. Appl. Phy, 39 PP 555.

[32]C. Zener, (1951) "Intreaction between the d-Shells in the Transition Metals. II. Ferromagnetic Compounds of Manganese with Perovskite Structure ",Phys, Rev, 82, PP 403.

[33]K. Sato and H.K. Yoshida, (2002) "First principles materials design for semiconductor spintronics", Semi. Sci. Tech, 17, PP367.

[34]T. Chanier, M. Sargolzaei, I. Opahle, R. Hayn, and K. Koepernik, (2005) "Nearest neighbor exchange in Co- and Mn- doped ZnO ",cond-mat, PP 051050.

[35]C. Zener,(1951) "Interaction between the d shells in Transition Metals ",Phys, Rev, 81, PP 440.

[36]P.W. Anderson, (1950) "Antiferromagnetidm. Theory of Superexchange Interaction ", Phys, Rev, 79, PP 350.

[37]K. Sato and H. K. Yoshida, (2002) "First principles materials design for semiconductor spintronics", Semi. Sci. Tech, 17 PP 367.

[38]K. Yosida, (1996)n"Theory of Magnetism ", Spinger, Berlin, Heidelberg.

[39] W. Q. Han, L. Wu, Y. Zhu, K. Watanabe, and T. Taniguchi, Appl. Phys. Lett. **93**, 223103 (2008).

[40] J. H. Warner, M. H. Rummeli, A. Bachmatiuk, and B. Buchner, ACS Nano 4, 1299 (2010)

[41] R. M. Ribeiro and N. M. R. Peres, (2011), Phys. Rev. B 83, 235312.

[42] M. Rohlfing and S. G. Louie, (2000), Phys. Rev. B 62, 4927.

[43] G. Onida, L. Reining, and A. Rubio, (2002), Rev. Mod. Phys. 74, 601.

[44] G. Strinati, (1984), Phys. Rev. B 29, 5718.

[45] A. Marini, C. Hogan, M. Gruning, and D. Varsano, Comput. Phys. Commun. 180, 1392 (2009).

[46] X. Blase, Angel Rubio, Steven G. Louie, and Marvin L. Cohen, Phys. Rev. B **51**, 6868 (1994).

[47] J. Yan, K. W. Jacobsen, and K. S. Thygesen, (2012), Phys. Rev. B 86, 045208.

[48] L. Wirtz, A. Marini, and A. Rubio, (2006), Phys. Rev. Lett. 96, 126104.

[49] P. Cudazzo, C. Attaccalite, I. V. Tokatly and A. Rubio, Phys. Rev. Lett. **104**, 226804 (2010).

[50] W. Wei, Y. Dai, B. Huang and T. Jacob, (2013), Phys. Chem. Chem. Phys. 15, 8789.

[51]W. Kohn and L. J. Sham, (1965) "Self-Consistent Equations Including Exchange and Correlation Effects"; Phys. Rev, 140, PP1133.

[52]U. Von Barth and L. Hedin, (1972) "A local exchange-correlation potential for the spin polorized case"; J. Phys. C: Solid State Phys, 5, PP566.

[53]J. P. Perdew, K. Burke, and M. Ernzerhof, (1997) "Generalized Gradient Approximation Made Simple"; Phys. Rev. Lett, 77, PP3865.

[54]J. M. Soler, E. Artacho, J. D. Gale, A. Garcia, J.Junquera, P. Ordejon, and D. Sanchez-Portal, (2002) "The SIESTA method for ab initio order-N materials simulation"; J. Phys : Condens. Matter, 14, PP 2745.

[55] X. Gonze, I. M. Beuken, R. Caracas, F. Detraux, M. Fuchs, G. M. Rignanese, L. Sindic, M. Verstraete, G. Zerah, F. Jollet, et al, (2002) "First-principles computatin of material properties: the ABINIT softwarre project"; Comput. Mat. Science, 25, PP 478.

[56] Turbomole, URL <u>http://www.turbomole.com.</u>

[57] N. Troullier and J. Martins, (1991) "Efficient pseudopotentials for plane-wave calculations"; Phys. Rev. B, 43, PP 1993.

[58] N. Troullier and J. Martins, (1991) "Efficient pseudopotentials for plane-wave calculations. II. Operators for fast iterative diagonalization"; Phys, Rev, B, 43, PP 8861.

[59] H. J. Monkhorst and J. D. Pack, (1976) "Special points for Brillouin-Zone integrations"; Phys. Rev. B13, PP5188.

[60] C. Zener, (1951) "Interaction between the d Shells in the Transition Metals";Phys. Rev, 81, PP440.

[61] P. W. Anderson, (1950) "Antiferromagnetism. Theory of Superexchange Interaction"; Phys, Rev, 79, PP350.

[62]K. Yosida,(1996) "Theory of Magnetism"; Springer, Berlin Heidelberg.

[63]S. L. Tang, Y. J. Liu, H. X. Wang, J. X. Zhao, Q. H. Cai, X. Z. Wang(2014) "Modifying the electronic and magnetic properties of the boron nitride(BN) nanosheet by NH_x(x=0,1,and2) groups ";PP 44-61

[64] W. Xie, T. Yanase, T. Nagahama and T. Shimada (2016) "Carbon-Doped Hexagonal Boron Nitride: Analysis as-Conjugate Molecules Embedded in TwoDimensional Insulator";

Abestract

Diluted magnetic semiconductors (DMS) are materials that simultaneously exhibit ferromagnetic and semiconducting properties. they are common semiconductor materials containing a few atomic percent of transition metal (TM) ions substituted with the cation sites. Among ferromagnetic III-V semiconductors , the (B,TM)N DMS is the most well understood and promising applicatins in spintronics, since the high Curie temperature of above the room temperture.

In this work, the electronic and magnetic properties of pure and doped BN nanosheets with 3d transition metal are C atom were studied based on spin polarised density functional theory using the generalized gradient approximation (GGA) with SIESTA code. The calculations have been done on armchair(3,3) and zigzag (5,0) BN nanosheets. The results revealed the semiconductors properties of this nanosheets. The electronic structures show that both zigzag and armchair BN nanosheets are semiconductors with direct band gap. The symmetry of density of states indicates the non magnetic properties of pure BN nanosheets.

Armchair (3,3) and zigzag (5,0) BN nanosheets were doped with 3d transition metals. The spin polarised density of states calculation revealed that transition metal doped BN nanosheets (BNNSs) are diluted magnetic semiconductor, with %5 Co in edge and doped %10 Cr doping in edge state of zigzag(5,0) and %11.11 Mn,Co in edge state of armchair(3,3) BN nanosheets, Half Metals (HM) properties have seen which have good application in spintronic and especially as spin filter devices. Co doping show the most stable ferromagnetic phases in both types of nanosheets. The stable phase of Fe doped zigzag nanosheet are antiferromagnetic in all positions while for the rest of TMs, depending on the position of doping ferromagnetic and antiferromagnetic phases can be observed.By doping TMs the total magnetic moment increases at first from Ti to Fe and reached to the maximum value in Fe dopant and afterwards decreases from Fe to Cu, by increasing the atomic number.

By C doped in armchair (3,3) nanosheets the value of band gap decrease and a magnetic moment observed. The results are of significant importance for the experimental works on DMSs and systemically investigations in transition metals. Considering the obtained results from this study and flexibility of BN nano-sheets in presence of doping and

having feromagnetic property in room temperature, BN nanosheets doped with transition metals are offered as good candidate to be applied in spintronic devises, spin current filters and spin current injectors.

Keywords: BN nanosheets, density function theory, SIESTA code, diluted magnetic semiconductor (DMS), spintronic.



Faculty of physics and Nuclear Engineering

M.Sc.Thesis in solid state physics

Investigation of electronic and magnetic properties of transition metals doped BN nanosheets

akram malek

Supervisor:

Dr. Tayebeh Movlarooy

Advisor

Dr. saeed Hessami Pilehrood

Feb 2017