

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

۸۷/۱/۱۰۷۷۱۶
۸۱،۷۲۶



دانشگاه یاسوج

دانشکده علوم

گروه فیزیک

پایان نامه‌ی کارشناسی ارشد رشته‌ی فیزیک گرایش حالت

جامد

تأثیر میدان های الکتریکی فضایی و مغناطیسی بر انرژی بستگی ناخالصی و
خودقطبیده‌گی در سیم کوانتومی مربعی

استاد راهنما:

دکتر ابراهیم صادقی

استاد مشاور:

دکتر ابوالقاسم عوض پور

پژوهشگر:

سولماز موسوی

مهر ماه ۱۳۸۷

۱۱۰۱۷۹



صورت جلسه دفاع از پایان نامه کارشناسی ارشد

پایان نامه ی کارشناسی ارشد رشته ی فیزیک گرایش جامد خانم سولماز موسوی

با عنوان

تأثیر میدان های الکتریکی فضایی و مغناطیسی بر انرژی بستگی ناخالصی و خودقطبیده گی در سیم کوانتومی مربعی

در تاریخ ۸۷/۰۷/۲۹ توسط هیات داوران زیر بررسی و با درجه ... عالی... به تصویب نهایی رسید.

امضا

۱- استاد راهنمای پایان نامه دکتر ابراهیم صادقی با مرتبه ی علمی استادیار

امضا

۲- استاد مشاور پایان نامه دکتر ابوالقاسم عوض پور با مرتبه ی علمی استادیار

امضا

۳- استاد داور داخل گروه دکتر قاسم رضایی با مرتبه ی علمی استادیار

امضا

۴- استاد داور خارج از گروه دکتر محمود براتی خواجویی با مرتبه ی علمی استاد

امضای مدیر گروه

محمود زارعی

۱۳۸۸ / ۱ / ۲۱

تقدیم به پدر و مادرم

برای مادرم که مهرش در دلم گرامی و مقدس است

به پدرم که مهرش بنایی شد برای تلاش پرشورم در کسب دانش

و همه آنان که مرا علم آموختند

سپاس و ثنا یکتا خالقی را که در عظمت، یگانه و در پاکی بی همتاست و بر بنده منت نهاد و توفیقم داد تا در مسیر علم و تجربه قرار گیرم.

سپاس و فروتنی به پیشگاه تمامی اساتید که در طول تحصیل چراغ راهم بودند به ویژه جناب آقای دکتر ابراهیم صادقی استاد ارجمندم که در طول دوران کارشناسی ارشد راهنمایی هایشان همواره راهگشایم بود. از جناب آقای دکتر ابوالقاسم عوض پور مشاور پایان نامه، جناب آقای دکتر قاسم رضایی داور پایان نامه، جناب آقای دکتر سعید عطارد نماینده محترم تحصیلات تکمیلی سپاس گزاری می نمایم.

بدین وسیله از زحمات استاد فرزانه جناب آقای دکتر محمود براتی خواجویی که باعث غنای علمی پایان نامه گردیدند، قدردانی می نمایم. همچنین از مدیریت محترم گروه فیزیک جناب آقای دکتر بهروز واثقی و هیات علمی گروه فیزیک که در طی دوره کارشناسی ارشد از محضرشان بهره بردم سپاسگزاری می نمایم.

در پایان صمیمانه ترین سپاس خویش را نسبت به پدر، مادر، خواهر و برادرانم که در همه حال با صبر و بردباری پشتیبان و مشوقم بودند ابراز می دارم که هر چه دارم از حمایت های وصف ناپذیر و بی دریغ ایشان است.

چکیده

تأثیر میدان‌های الکتریکی فضایی و مغناطیسی بر انرژی بستگی ناخالصی و خود قطبیده‌گی در سیم کوانتومی مربعی

توسط

سولماز موسوی

در این پایان نامه با استفاده از تقریب جرم مؤثر و روش وردشی انرژی حالت پایه، انرژی بستگی ناخالصی و خودقطبیده‌گی در سیم‌های کوانتومی با سطح مقطع مستطیلی محاسبه می‌گردد. در این تقریب ضمن ارائه شکل خاصی برای تابع موج، ارتفاع سد پتانسیل نیز محدود در نظر گرفته شده است. انرژی بستگی و خود قطبیده‌گی برای ناخالصی موجود در مکان‌های مختلف درون سیم کوانتومی *GaAs/AlAs* بر حسب چگالی انرژی و زاویه اعمال میدان الکتریکی محاسبه شده است. نتایج بدست آمده با سایر روش‌ها مقایسه شده است.

فهرست مطالب

صفحه		عنوان
		فصل اول : کلیات
(۱)	۱-۱-	مقدمه
(۲)	۲-۱-	تعریف نانو تکنولوژی
(۲)	۳-۱-	پیشینه‌ی تاریخی نانو تکنولوژی
(۲)	۴-۱-	تعریف نانومتر
(۲)	۵-۱-	اهمیت مقیاس طول نانو
(۳)	۶-۱-	تفاوت فناوری نانو با فناوری‌های دیگر
(۴)	۷-۱-	کاربردهای فنآوری نانو
(۴)	۱-۷-۱-	مواد و ساخت
(۴)	۲-۷-۱-	امنیت ملی
(۴)	۳-۷-۱-	پزشکی و بهداشت
(۴)	۴-۷-۱-	بیوتکنولوژی و کشاورزی
(۵)	۵-۷-۱-	نانو الکترونیک و تکنولوژی کامپیوتر
(۵)	۶-۷-۱-	انرژی
(۵)	۷-۷-۱-	محیط زیست
(۵)	۸-۱-	نانو ذرات
(۵)	۱-۸-۱-	متداولترین نانو ذرات
(۵)	۱-۱-۸-۱-	نانو ذرات سرامیکی
(۶)	۲-۱-۸-۱-	نانو ذرات فلزی
(۷)	۳-۱-۸-۱-	نانو ذرات نیمرسانا
(۸)	۹-۱-	نانو سیم
(۸)	۱-۹-۱-	انواع نانوسیم‌ها

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
(۸)	۱-۱-۹-۱- نانو سیم‌های فلزی
(۸)	۱-۱-۹-۲- نانو سیم‌های آلی
(۸)	۱-۱-۹-۳- نانو سیم‌های نیمه هادی
(۹)	۱-۲-۹-۲- روش‌های ساخت نانوسیم‌ها
(۹)	۱-۳-۹-۳- کاربردهای نانوسیم‌ها
(۱۰)	۱-۱۰-۱- انرژی بستگی ناخالصی و خودقطبیده گی در نانو سیم‌ها
(۱۱)	۱-۱۱-۱- معرفی فصل‌های بعد
فصل دوم : ساختارهای کوانتومی محدود	
(۱۲)	۱-۲-۱- مقدمه
(۱۳)	۲-۲-۱- مواد نیمرسانا
(۱۴)	۲-۳-۱- ساختار بلوری نیمرساناها
(۱۴)	۲-۴-۱- بردارهای انتقال شبکه
(۱۵)	۲-۵-۱- معرفی نظریه‌ی رسانش
(۱۵)	۲-۱-۵-۱- لزوم استفاده از نظریه‌ی نواری رسانش
(۱۵)	۲-۲-۵-۱- نظریه‌ی نواری رسانش
(۱۶)	۲-۶-۱- حامل‌های جریان در نیمرساناها
(۱۷)	۲-۷-۱- ساختار سولفید روی
(۱۷)	۲-۱-۷-۱- ساختار مکعبی سولفید روی
(۱۷)	۲-۲-۷-۱- ساختار شش گوشه‌ی روی سولفید
(۱۸)	۲-۸-۱- گالیوم آرسناید - GaAs
(۲۱)	۲-۹-۱- تقریب جرم مؤثر

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
(۲۳)	۱۰-۲- نیمرساناهای شبه دوبعدی
(۲۳)	۱-۱۰-۲- چاه‌های کوانتومی
(۲۴)	۲-۱۰-۲- حالت‌های الکترونی سدهای پتانسیل نامتناهی
(۲۹)	۳-۱۰-۲- حالت‌های الکترونی سدهای پتانسیل متناهی
(۳۴)	۴-۱۰-۲- چگالی حالت‌ها در دو بعد
(۳۷)	۵-۱۰-۲- ساختار چاه‌های کوانتومی چند گانه $GaAs - AlGaAs$
(۳۹)	۶-۱۰-۲- چاه‌های پتانسیل کوانتومی نوع I و نوع II
(۴۱)	۷-۱۰-۲- ابرشبکه‌های نیمرسانا و نوارهای کوچک
(۴۳)	۱۱-۲- نیمرساناهای شبه یک بعدی و صفر بعدی
(۴۳)	۱-۱۱-۲- سیم‌های کوانتومی
(۴۴)	۲-۱۱-۲- حالت‌های الکترونی در سیم‌های کوانتومی با ارتفاع سد پتانسیل نامحدود
(۴۶)	۳-۱۱-۲- حالت‌های الکترونی در سیم‌های کوانتومی با ارتفاع سد پتانسیل محدود
(۴۷)	۴-۱۱-۲- تفاوت حالت‌های محدود و نامحدود
(۴۷)	۵-۱۱-۲- چگالی حالت‌ها در سیم‌های کوانتومی
(۵۰)	۶-۱۱-۲- نقاط کوانتومی
(۵۰)	۷-۱۱-۲- چگالی حالت‌ها در نیمرساناهای صفر بعدی
	فصل سوم: بررسی تأثیر ناخالصی‌ها در ویژگی‌های فیزیکی
(۵۲)	۱-۳- مقدمه
(۵۳)	۲-۳- حالت‌های ناخالصی
(۵۳)	۱-۲-۳- اتم‌های دهنده
(۵۵)	۲-۲-۳- اتم‌های پذیرنده

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
(۵۶)	۳-۳- تحرک در حضور ناخالصی ها
(۵۷)	۳-۴- روش های عددی
(۵۸)	۳-۵- روش وردشی
(۵۸)	۳-۵-۱- مفهوم وردش
(۵۸)	۳-۱-۱-۵- یک متغیر وابسته و یک متغیر مستقل
(۶۰)	۳-۱-۲-۵- چند متغیر وابسته
(۶۱)	۳-۱-۳-۵- چند متغیر مستقل
(۶۱)	۳-۱-۴-۵- بیش از یک متغیر وابسته ، بیش از یک متغیر مستقل
(۶۲)	۳-۵-۲- محاسبه انرژی بستگی حالت پایه ی چاه کوانتومی نامتناهی
(۶۴)	۳-۵-۳- محاسبه انرژی کل حالت پایه ی چاه کوانتومی

فصل ۴: محاسبه انرژی بستگی ناخالصی و خودقطبیده گی در سیم های کوانتومی

مربعی شکل

(۶۶)	۴-۱- محاسبه انرژی بستگی ناخالصی و خودقطبیده گی در سیم کوانتومی مربعی
(۶۹)	۴-۱-۱- محاسبه انرژی بستگی ناخالصی برای زاویه ی $\theta = 0^\circ$
(۷۵)	۴-۱-۲- محاسبه انرژی بستگی ناخالصی برای زاویه ی $\theta = 30^\circ$
(۸۱)	۴-۱-۳- محاسبه انرژی بستگی ناخالصی برای زاویه ی $\theta = 45^\circ$
(۸۷)	۴-۱-۴- محاسبه انرژی بستگی ناخالصی بر حسب زاویه ی اعمال میدان الکتریکی
(۸۹)	۴-۱-۵- محاسبه خودقطبیده گی بر حسب چگالی انرژی کل به ازای زاویه ی $\theta = 0^\circ$
(۹۱)	۴-۱-۶- محاسبه خودقطبیده گی بر حسب انرژی بستگی به ازای زاویه ی $\theta = 0^\circ$
(۹۲)	۴-۱-۷- محاسبه خودقطبیده گی بر حسب زاویه

فصل ۵: نتیجه گیری

(۹۴)	
(۹۶)	مراجع

فهرست نگاره‌ها

صفحه	عنوان
(۱۴)	نگاره ۱-۲- سه یاخته‌ی واحد بلور مکعبی
(۱۵)	نگاره ۲-۲- نمایش طرح نوارهای انرژی
(۱۶)	نگاره ۳-۲- تصاویر پیوند های اساسی سیلیسیوم طبیعی
(۱۷)	نگاره ۴-۲- ساختار بلوری سولفید روی مکعبی
(۱۸)	نگاره ۵-۲- الف) شبکه‌ی سولفید روی. ب) شبکه‌ی الماسی
(۱۹)	نگاره ۶-۲- ساختار نواری <i>GaAs</i>
(۱۹)	نگاره ۷-۲- گسترش ساختار <i>GaAs</i> در نزدیکی $k=0$ ، شامل جفت شدگی اسپین-مدار
(۲۰)	نگاره ۸-۲- شکافتگی تراز انرژی اتمی برای یک ترکیب دوتایی مانند <i>GaAs</i>
(۲۱)	نگاره ۹-۲- طیف جذبی <i>GaAs</i>
(۲۲)	نگاره ۱۰-۲- نمایش نوارها با جرم‌های مؤثر مختلف
(۲۳)	نگاره ۱۱-۲- نمایش الف) یک چاه کوانتومی منفرد ب) یک چاه کوانتومی چندتایی
(۲۴)	نگاره ۱۲-۲- ساختار نواری در فضای حقیقی
(۲۵)	نگاره ۱۳-۲- طرحواره‌ی یک چاه پتانسیل عمیق نامتناهی
(۲۹)	نگاره ۱۴-۲- انرژی های ذره منفرد در یک چاه پتانسیل نامتناهی برای الکترون‌ها و حفره‌ها
(۳۰)	نگاره ۱۵-۲- یک چاه پتانسیل مربعی با پهنای L_z و عمق V_0
(۳۲)	نگاره ۱۶-۲- حل ترسیمی معادله‌ی (۲-۵۰)
(۳۳)	نگاره ۱۷-۲- حل ترسیمی معادله‌ی (۲-۵۳)
(۳۴)	نگاره ۱۸-۲- توابع موج وانرژی‌های حالت های زوج و فرد برای یک ذره منفرد
(۳۶)	نگاره ۱۹-۲- نوارهای سهمی وار دو بعدی در جهت k_x
(۳۷)	نگاره ۲۰-۲- چگالی حالت‌های مشترک کل در دو بعد و در سه بعد
(۳۸)	نگاره ۲۱-۲- طرحواره‌ی از ساختار نواری در نزدیکی $k=0$ برای گالیوم آرسناید کپه‌ای

فهرست نگاره‌ها

صفحه	عنوان
(۳۹)	نگاره ۲-۲۲- نمایش طرحواره‌ی چاه کوانتومی نیم‌سانای نوع اول و دو نمونه از نوع دوم
(۴۱)	نگاره ۲-۲۳- نمایش طرحواره‌ی یک ساختار مرکب از دو چاه پتانسیل جفت شده
(۴۲)	نگاره ۲-۲۴- نمایش طرحواره‌ی نوارهای ظرفیت یک ابر شبکه
(۴۳)	نگاره ۲-۲۵- نوارهای انرژی و گاف های انرژی ابر شبکه
(۴۴)	نگاره ۲-۲۶- طرحی از سیم کوانتومی با مقطع مربعی
(۴۴)	نگاره ۲-۲۷- طرحی از پتانسیل نامحدود در سیم کوانتومی
(۴۶)	نگاره ۲-۲۸- طرح یک سیم کوانتومی که پتانسیل احاطه کننده آن محدود باشد
(۵۰)	نگاره ۲-۲۹- چگالی حالت‌های مشترک در یک بعد و دو بعد و سه بعد
(۵۱)	نگاره ۲-۳۰- نمایش طرحواره‌ی چگالی حالت‌های صفر- بعدی
(۵۳)	نگاره ۳-۱- تصاویر طرحی پیوند برای الف) nk ، نوع n - ب) nk ، نوع p -
(۵۴)	نگاره ۳-۲- تراز دهنده در یک نیم‌سانا
(۵۵)	نگاره ۳-۳- تراز پذیرنده در یک نیم‌سانا
(۵۸)	نگاره ۳-۴- یک مسیر وردش یافته
(۶۹)	نگاره ۴-۱- انرژی بستگی بر حسب چگالی انرژی در یک سیم کوانتومی به ازای زاویه‌ی $\theta = 0^\circ$
(۷۵)	نگاره ۴-۲- انرژی بستگی بر حسب چگالی انرژی در سیم کوانتومی به ازای زاویه‌ی $\theta = 30^\circ$
(۸۱)	نگاره ۴-۳- انرژی بستگی بر حسب چگالی انرژی در سیم کوانتومی به ازای زاویه‌ی $\theta = 45^\circ$
(۸۷)	نگاره ۴-۴- انرژی بستگی بر حسب زاویه به ازای مکان ناخالصی $x_i = y_i = \frac{L}{8}$
(۸۸)	نگاره ۴-۵- انرژی بستگی بر حسب زاویه به ازای مکان ناخالصی $x_i = y_i = \frac{L}{4}$
(۸۹)	نگاره ۴-۶- خودقطبیده گی بر حسب چگالی انرژی کل به ازای زاویه‌ی $\theta = 0^\circ$

فهرست نگاره‌ها

صفحه

عنوان

- (۹۱) $x_i = y_i = \frac{L}{8}$ نگاره ۴-۷- خودقطبیده گی بر حسب انرژی بستگی به ازای مکان ناخالصی
- (۹۲) $x_i = y_i = \frac{L}{8}$ نگاره ۴-۸- خودقطبیده گی بر حسب زاویه به ازای مکان ناخالصی
- (۹۳) $x_i = y_i = -\frac{L}{8}$ نگاره ۴-۹- خودقطبیده گی بر حسب زاویه به ازای مکان ناخالصی

فهرست جداول

صفحه	عنوان
(۱۳)	جدول ۱-۲- قسمتی از جدول تناوبی مربوط به نیمرساناها
(۵۶)	جدول ۱-۳- انرژی‌های یونی اتم‌های دهنده و پذیرنده در <i>Si</i> و <i>Ge</i>
(۶۵)	جدول ۲-۳- انرژی کل برای یک الکترون در چاه کوانتومی <i>CdTe/Cd_{۰.۸}Mn_{۰.۲}Te</i>
(۷۰)	جدول ۱-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای ناخالصی به موقعیت $x_i = y_i = 0$
(۷۱)	جدول ۲-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = \frac{L}{8}$
(۷۲)	جدول ۳-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = \frac{L}{4}$
(۷۳)	جدول ۴-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = -\frac{L}{8}$
(۷۴)	جدول ۵-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = -\frac{L}{4}$
(۷۶)	جدول ۶-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = 0$
(۷۷)	جدول ۷-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = \frac{L}{8}$
(۷۸)	جدول ۸-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = \frac{L}{4}$
(۷۹)	جدول ۹-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = -\frac{L}{8}$
(۸۰)	جدول ۱۰-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = -\frac{L}{4}$
(۸۲)	جدول ۱۱-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = 0$
(۸۳)	جدول ۱۲-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = \frac{L}{8}$
(۸۴)	جدول ۱۳-۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = \frac{L}{4}$

فهرست جداول

صفحه	عنوان
(۸۵)	جدول ۴-۱۴- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = -\frac{L}{8}$
(۸۶)	جدول ۴-۱۵- انرژی بستگی ناخالصی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = -\frac{L}{4}$
(۹۰)	جدول ۴-۱۶- خودقطبیده گی برای موقعیت ناخالصی $x_i = y_i = \frac{L}{8}$

فصل اوّل

کلیّات

۱-۱-مقدمه

از دیر باز تحولات گسترده در علوم و فناوری، زندگی بشر را تحت تأثیر قرار داده و دگرگون ساخته است. ساخت دستگاه‌های الکترونیک و هزاران نوآوری دیگر در طول تاریخ، تغییرات شگرفی در نحوه زندگی انسانها به وجود آورده، اما هیچ‌گاه انسان چشم اندازی از این تحولات نداشته و این همه دگرگونی برای او متصور نبوده است. امروزه از نانو تکنولوژی با کاربردهای گسترده آن به عنوان انقلابی یاد می‌شود که منشأ بسیاری از تحولات تکنولوژی آینده خواهد بود.

انقلاب صنعتی پرفردتی که انتظار می‌رود برای هر فردی بر روی کره زمین، سرمایه، سلامتی و آگاهی به دور از هر گونه آلودگی به ارمغان بیاورد، این قولی است که بی‌شک نانو تکنولوژی به بشریت می‌دهد. در مسیر حرکت تولیدات جهانی، گرایش فزاینده‌ای به علوم ریزسازی و نانو تکنولوژی روی داده است و این یکی از پیشرفت‌های بزرگ آینده تکنولوژی است. یکی از وجوه تمایز نانو تکنولوژی از تکنولوژی‌های دیگر این است که نانو تکنولوژی، منحصر به هیچ رشته خاصی نبوده و رشته جدیدی نیست، بلکه رویکردی جدید به تمام رشته‌ها است و گستره‌ای به پهنای تمام علوم دارد. نانو تکنولوژی مبحث جدیدی نیست و از سال‌ها پیش در زندگی بشر

وجود داشته است، ولی قرن حاضر زمانی است که بشر توانسته آن را بهتر بشناسد و با رویکردی جدید، بیشتر از گذشته، آن را تحت کنترل خود در آورد.

۱-۲- تعریف نانو تکنولوژی

نانو تکنولوژی تولید کارآمد مواد و دستگاه‌ها و سیستم‌ها با کنترل ماده در مقیاس طولی نانومتر، بهره برداری از خواص و پدیده‌های نوظهوری است که در مقیاس نانو توسعه یافته‌اند.

۱-۳- پیشینه‌ی تاریخی نانو تکنولوژی

نوریوتانیگوچی در سال ۱۹۷۴ برای اولین بار اصطلاح فناوری را معرفی کرد و اریک دکسلر^۱ در بحث برانگیزترین کتاب خود به نام «موتورهای خلقت: ظهور عصر فناوری نانو» این اصطلاح را عمومیت بخشید. در این کتاب، آینده تحقیق و توسعه فناوری نانو به تصویر کشیده شده است و تمرکز اصلی آن روی یکی از جنبه‌های فناوری نانو به نام آرایش مولکولی است- به صورت تئوری آرایش مولکولی می‌تواند امکان تولید محصولات را از طریق آرایش پایین به بالا به صورت اتم به اتم فراهم آورد. این نظر بسط نگاه ریچارد فایمن^۲ در سخنرانی معروف وی در سال ۱۹۵۹ در مؤسسه فناوری کالیفرنیاست. فاینمن رویایی دید که در آن میلیاردها شی که وی آنها را «کارخانه‌های کوچک» می‌نامید در حال ساختن نسخه‌های از خودشان با رفتاری دقیقاً مشابه بودند. وی در سخنرانی معروف خود تحت عنوان «آن پایین فضای بسیاری است» به بررسی بعد رشد نیافته‌ای از علم پرداخت که اساس و نظام عمل و اندیشه جهان را لرزاند و با ارائه دورنمایی از اکتشافات جدید و هیجان انگیز از امکان ساخت مواد و دستگاه‌ها در مقیاس اتمی و مولکولی سخن گفت و مخاطبان خویش را به وجد آورد. وی خاطرنشان کرد که تحقق این امر مستلزم ظهور دسته جدیدی از ابزارهای مینیاتوری برای دست کاری و سنجش ویژگی‌های این ساختارهای ریز یا نانویی است [۱].

۱-۴- تعریف نانومتر

یک نانو متر یک میلیاردم متر، یعنی $10^{-9} m$ است این مقدار در حدود چهار برابر قطر یک اتم است. مکعبی با ابعاد $2/5$ نانومتر ممکن است حدود 1000 اتم را شامل شود. در مقایسه یک جسم نانومتری با اندازه‌ای حدود 10 نانومتر، هزار برابر کوچکتر از قطر یک تار موی انسان است و علوم نانو، علمی است که در این محدوده از طول مواد بحث می‌کند.

۱-۵- اهمیت مقیاس نانو

از جمله آثار جالب و مهم نانومتری که باعث شده مقیاس نانو تا این اندازه حائز اهمیت و مورد علاقه قرار گیرد، می‌توان به موارد زیر اشاره نمود.

۱- تعامل‌های الکترونی و اتمی در داخل ماده متأثر از تغییراتی است که در مقیاس نانو انجام می‌شود.

۱- K.Eric Drixler

۲- Richard.D.Feynman

- طراحی الگومند ماده در مقیاس نانو، کنترل ویژگی‌های بنیادی ماده همچون خاصیت مغناطیسی، ظرفیت ماده و فعالیت کاتالیزوری را بی‌آنکه نیازی به تغییر در ترکیب شیمیایی آن باشد ممکن می‌سازد.
- ۲- از آنجا که سازمان‌پذیری نظام‌مند ماده در مقیاس نانو، یکی از ویژگی‌های کلیدی سیستم‌های بیولوژیک به شمار می‌رود، به کمک علوم و مهندسی نانو می‌توانیم اجزاء مصنوعی را در درون سلول جاسازی کرده و به تقلید از شیوه‌های خودآرایی طبیعت، مواد نوینی با ساختارهای سازمان یافته بسازیم. اینگونه مواد و اجزاء به مراتب زیست‌سازگارتر خواهند بود.
- ۳- اجزای نانومتری، مساحت بیرونی بسیار بزرگتری به ازای واحد حجم دارند. چون بسیاری از تعامل‌های مهم شیمیایی و فیزیکی از طریق سطوح بیرونی صورت می‌گیرد، یک نانو ساختار می‌تواند خواص واقعاً متفاوتی نسبت به ماده‌ای بزرگتر با همان ترکیب داشته باشد.
- ۴- بسیاری از مواد نانو ساختاری به دلیل اثرات فصل مشترکی مطمئن و کوچکی اندازه، استحکام بیشتری داشته و در عین حال نسبت به مواد حجیم با همان ترکیب شیمیایی، شکنندگی کمتری دارند. نانوذرات کوچکتر از آنند که معیوب باشند و چون انرژی سطحی دارند لخت‌ترند، بنابراین برای ساخت ترکیبات بسیار محکم، مناسب می‌باشند.
- ۵- به دلیل کوچکی ابعاد، سرعت تعامل نانو ساختارها بیشتر از میکروساختارهاست. از اینرو در آینده‌ای نه چندان دور، شاهد سیستم‌های پرسرعت و کارا تر در تبدیل انرژی، خواهیم بود.
- ۶- راندمان بالا و مطلوب بودن خواص مواد تولید شده از ذرات نانومتری و همچنین افزایش عمر و کاهش هزینه نگهداری این مواد.
- موارد فوق از جمله مواردی هستند که بر اهمیت استفاده از این تکنولوژی جدید می‌افزاید.

۶-۱- تفاوت فناوری نانو با فناوری‌های دیگر

تفاوت اصلی فناوری نانو با فناوری‌های دیگر، در مقیاس مواد و ساختارهایی است که در این فناوری مورد استفاده قرار می‌گیرند. البته تنها کوچک بودن اندازه مد نظر نیست، بلکه زمانی که اندازه مواد در این مقیاس قرار می‌گیرد، خصوصیات ذاتی آنها از جمله رنگ، استحکام، مقاومت خوردگی و... تغییر می‌یابد. در حقیقت اگر بخواهیم تفاوت این فناوری را با فناوری‌های دیگر ارزیابی نمائیم، می‌توانیم وجود «عناصر پایه» را به عنوان یک معیار ذکر کرد. عناصر پایه در حقیقت همان عناصر نانو مقیاسی هستند که خواص آنها در حالت نانو مقیاس با خواصشان در مقیاس بزرگتر متفاوت است.

اولین و مهمترین عنصر پایه، نانو ذره است. منظور از نانوذره، همانگونه که از نام آن مشخص است، ذراتی با ابعاد نانومتری در هر سه بعد می‌باشد. نانوذرات می‌توانند از مواد مختلفی تشکیل شوند. دومین عنصر پایه، نانو کپسول است. همان طوری که از اسم آن مشخص است، کپسول‌هایی هستند که قطر نانومتری دارند و می‌توان مواد مورد نظر را درون آنها قرار داده و کپسوله کرد. سال‌هاست که نانو کپسول‌ها در طبیعت تولید می‌شوند. مولکول‌های مرسوم به فسفولیپیدها که یک سر آنها آبگریز و سر دیگر آنها آب دوست است، وقتی در محیط آبی

قرار می گیرند، خودبه خود کپسول‌هایی را تشکیل می دهند که قسمت‌های آبریز مولکول در درون آنها واقع می شود و از تماس با آب محافظت می شود. حالت بر عکس نیز قابل تصور است.

عنصر پایه بعدی نانولوله‌ی کربنی است. این عنصر پایه در سال ۱۹۹۱ در شرکت NEC کشف شد و در حقیقت لوله‌هایی از جنس گرافیت می باشند. اگر صفحات گرافیت را به شکل لوله در بیاوریم، به نانولوله‌های کربنی می‌رسیم. این نانولوله‌ها دارای اشکال و اندازه‌های مختلفی هستند و می‌توانند تک دیواره یا چند دیواره باشند. این لوله‌ها خواص بسیار جالبی دارند که منجر به ایجاد کاربردهای جالب توجهی می‌شوند.

۱-۷- کاربردهای فناوری نانو

۱-۷-۱- مواد و ساخت

- مواد سبکتر، قویتر و قابل برنامه ریزی لایه نشانی نانوذرات

- سنتز مواد از طریق طراحی *By Design*

- ساخت بیومواد، نانوپلیمرها، نانو کامپوزیت‌ها و نانو سرامیک‌ها

- دستگاه‌های جدید بر مبنای قوانین و معماری جدید و استفاده از ساخت مولکولی

- تشخیص عوامل خرابی مواد در مقیاس نانو و پیشگیری از خرابی

۱-۷-۲- امنیت ملی

- سلاح‌های جدید

- تسلط بر اطلاعات از طریق نانو الکترونیک پیشرفته

- استفاده از اتوماسیون و رباتیک پیشرفته برای جبران کاهش نیرو در نیروی نظامی

- کارایی بالاتر در تجهیزات نظامی

- *Io- Detection* برای تشخیص هویت

۱-۷-۳- پزشکی و بهداشت

- داروهای جدید

- مراقبت بهداشتی با استفاده از دستگاه‌های دوردست و داخل بدن

- فرمولاسیون و روش‌های جدیدی برای توزیع دارو در داخل بدن

- هدف گرفتن توزیع دارو به نقاطی از بدن، حتی نقاطی که تاکنون غیر قابل دسترس بوده اند

- بافت‌ها و اندام‌های بادوام تر و سازگارتر

- سیستم‌های حسگر برای تشخیص بیماری در حال ایجاد

۱-۷-۴- بیوتکنولوژی و کشاورزی

- تقلید و همانندسازی سیستم‌های بیولوژیکی

- مواد شیمیایی قابل استحاله از طریق علوم زیستی و با مهندسی مولکولی

- برای تغذیه گیاهان و مراقبت در برابر حشرات

- بهبود ژنتیک در حیوانات و گیاهان

- تحویل ژن و دارو به حیوانات

- مقابله با اثرات خشکسالی و افزایش نمک بر گیاه

۱-۷-۵- نانوالکترونیک و تکنولوژی کامپیوتر

- توقف زیرسازی آی.سی.ها به دلیل محدودیت فیزیکی و نیاز به تکنولوژی جدید

- ریزپردازنده های نانو ساختاری (کامپیوتر مولکولی)

- سیستم های ارتباطی

- حافظه های ریز و پر ظرفیت

- نانو سنسورها

۱-۷-۶- انرژی

- ذخیره کارا تر

- تولید و تبدیل انرژی کارا تر

- کاتالیست های نانو ساختاری

۱-۷-۷- محیط زیست

- کاهش آلاینده ها

- مواد سازگار با طبیعت

- تکنولوژی سبز

- جداسازی آلاینده ها از آب و هوا با استفاده از نانوپودرها

- نمک زدایی از آب

۱-۸-۱- نانو ذرات

نانو ذرات رایجترین عناصر در علم و فناوری نانو بوده و خواص جالب توجه آنها باعث شده که کاربردهای بسیار متنوعی در صنایع شیمیایی، پزشکی و دارویی، الکترونیک و کشاورزی داشته باشند. یک نانو ذره، ذره ای است که ابعاد آن در حدود ۱ تا ۱۰۰ نانومتر باشد.

نانوذرات علاوه بر نوع فلزی، عایق ها و نیمه هادیها، نانوذرات ترکیبی نظیر ساختارهای لایه ای را نیز در بر می گیرند. همچنین نانو کره ها، نانومیلها و نانوفنجانها تنها اشکالی از نانوذرات در نظر گرفته می شوند. نانوذرات در اندازه های پایین نانو خوشه به حساب می آیند. نانوبلورها و نقاط کوانتومی نیمه هادیها نیز زیرمجموعه نانوذرات هستند [۲].

۱-۸-۱- متداولترین نانوذرات

۱-۸-۱-۱- نانوذرات سرامیکی

معمول ترین نانوذرات، نانوذرات سرامیکی است. که به سرامیکهای اکسید فلزی نظیر: اکسید تیتانیوم روی