

نانولوله‌های کربنی

و

نانو سیم‌ها

www.ketab.ir
سی.ان. آراء و
آ. گویند اراج

مترجم:

دکتر علی اکبر رحمانی

عضو هیئت علمی دانشگاه بین‌المللی امام خمینی (ره)

سرشناسنامه	رءاء، چينتامانى ناكسا راماجانءرا، ١٩٣٤ م. Rao, C. N. R. (Chintamani Nagesa Ramachandra)
عنوان و نام پءيءاءور	ءانولولهائى كرنى و نانوسيمها/سى. ان.آر. رءاء، گوينءار اء؛
مشخصات نشر	مءرءم على اكبر رءمانى؛ ويراستا ر شهره كرىمى
مشخصات ظاهرى	قزوين: آلاى انءيشه، ١٤٠٠
شابك:	٣٦٥ص: مصور، ءءول، نموءار
وضعيت فهرست نويسى	٩٧٨-٦٠٠-٨٠١٨-٥٦-٨ ريال ٩٠٠٠٠٠
يادءاشت	فيءا
يادءاشت	Nanotubes and Nanowires, 2005 عنوان اصلى:
يادءاشت	ءاب ءاض رءسءين بار با عنوان "ءانوءيوبها و نانوءايرها" و ءرءمه
	على امين ءانى، مصطفى آقازاءه، روءالله شريفى ءوسط آءءاب
	انءيشه، ١٣٩١ (ص، ٣٦٤) فيءا ءرءاءء كرده اسء.
يادءاشت	واژه نامه. ياءءاشت ءءابنامه.
عنوان ءيگر	ءانوءيوبها و نانوءايرها. موضوع: ءانولولهائى كرنى
موضوع	Carbon nanotubes :
موضوع	نانوسيمها
موضوع	Nanowires :
شناسه افزوءه	Govindaraj : گووينءار اء، شناسه افزوءه
شناسه افزوءه	رءمانى، على اكبر، مءرءم
رءه بنءى كنگره	TN ٤١٨/٩ :
رءه بنءى ءيوبى	٦٢٠/٥:
شماره ءءابشناسى ملى	٧٦٢٣٨٦٣ :
وضعيت رءورء	فيءا :

ءانولولهها و نانوسيمها

مءرءم: على اكبر رءمانى

ناشر: آلاى انءيشه (alaandishe@gmail.com)

ءايپ و صفءه آرايى: اكرم شالى

ويراستار: شهره كرىمى

طراح ءلء: مهندس كميل رءمانى

شابك: ٩٧٨-٦٠٠-٨٠١٨-٥٦-٨

شمارگان: ٤٠٠ نسخه

نوبء چاپ: اوّل، ١٤٠٠

قيمت: ٩٠٠٠٠ ءومان

مركز پءش ١: قزوين، ملاصءرا، انءيشه ٤، پلاك ٢٠، همراء: ٤٨١٧٢٩٨-٠٩١٢

ءلفن: ٣٣٦٦٦١١٥-٠٢٨

مركز پءش ٢: ءهران، ءيابان ارءيبهشت، نبش وءيء نظرى، پلاك ١٤٢، ءلفن ٦٦٤٠٠١٤٤

کربن، یکی از عناصر شیمیایی با علامت C، عدد اتمی ۶، عضوی از گروه ۱۴ در جدول تناوبی، غیرفلزی و چهارظرفیتی است که دارای ۴ الکترون برای پیوندهای شیمیایی کووالانسی می‌باشد. کربن به صورت ناخالص در زغال چوب، دوده و زغال سنگ وجود دارد و همچنین در تمام ترکیبات آلی یافت می‌شود. کربن پایه‌ی تمام اشیاء زنده محسوب می‌گردد و به وفور در شکل جامد و مایع در درخت‌ها، گیاهان دیگر و خاک‌ها و در اشکال مختلف در تمام سوخت‌های جامد، شامل زغال سنگ (جامد)، نفت خام (مایع) و متان (گاز) وجود دارد.

نانولوله‌های کربنی (CNTs)

نانولوله‌های کربنی، چندگونی‌های کربن با نانوساختار استوانه‌ای می‌باشند. نانولوله‌ها با نسبت طول به قطر تا ۱:۱۳۲۰۰۰۰۰۰، به طور قابل توجه بزرگ‌تر از هر ماده‌ی دیگر ساخته شده‌اند. این مولکول‌های کربنی استوانه‌ای دارای خواص منحصر به فردی می‌باشند که باعث می‌گردد در بسیاری از کاربردها در نانوفتآوری، الکترونیک، بینایی‌سنجی و رشته‌های دیگر علوم مواد و همچنین معماری مفید واقع شوند. ممکن است در ساختن لباس‌های ضدگلوله، کاربرد پیدا کنند، مقاومت فوق‌العاده و خواص الکتریکی منحصر به فردی را نشان می‌دهند و رساناهای مطلوب گرما می‌باشند. نانولوله‌ها از نظر ساختاری عضوی از اعضای خانواده‌ی فولرن‌ها (فولرن مولکولی است که تماماً از کربن ساخته شده و به شکل گره، بیضی یا لوله‌ی توخالی می‌باشد) محسوب می‌شوند. هر دو انتهای یک نانولوله ممکن است با نیم‌کره مسدود شده باشد. اسم آن‌ها از اندازه‌شان مشتق می‌شود و قطر یک نانولوله در حدود $\frac{1}{50000}$ قطر موی انسان است در حالیکه طولی به بزرگی ۱۸ cm دارند. نانولوله‌ها به صورت تک‌جداره (SWNTs) و چندجداره (MWNTs) طبقه‌بندی می‌شوند.

شیمی کوانتوم کاربردی، مخصوصاً هیبریدشدن اوربیتالی، به بهترین وجه پیوند شیمیایی در نانولوله‌ها را توضیح می‌دهد. پیوند شیمیایی نانولوله‌ها تماماً از پیوندهای sp^2 ، شبیه به پیوندهای گرافیت، می‌باشد. این پیوندها، که قوی‌تر از پیوندهای sp^2 در آلکان‌ها می‌باشند، مقاومت بی‌مانندی به نانولوله‌های کوچک می‌دهند. علاوه بر این، نانولوله‌ها به طور طبیعی خود را به صورت طناب‌هایی که به وسیله‌ی نیروهای وان در والز به هم نگه داشته شده، ردیف می‌شوند.

اکثر SWNT‌ها دارای قطری نزدیک به ۱ نانومتر (10^{-9} m) و طولی چندین میلیون برابر قطر

می‌باشند. ساختار یک نانولوله با پیچاندن لایه‌ای به ضخامت ۱ اتم گرافیت که گرافن (گرافن با ضخامت یک اتم کربن نازک‌ترین و قوی‌ترین نانومواد محسوب می‌شود. تقریباً شفاف بوده و توانایی هدایت الکتریسیته و گرما را دارد. گرافن بهترین ماده‌ای است که می‌تواند جایگزین نیمه‌رساناهای سیلیسیم شود. اگر ۳ میلیون ورقه‌ی گرافن بر روی هم قرار داده شوند فقط ۱ mm ضخامت خواهند داشت. گرافن با ۶۰۰۰ اتم کربن کم‌ترین پایداری را دارد و با ۲۴۰۰۰ اتم کربن پایدارترین ساختار را دارا می‌باشد. استحکام گرافن ۲۰۰ مرتبه بیشتر از فولاد است) نامیده می‌شود. به صورت استوانه‌ای بدون درز حاصل می‌شود. روشی که ورقه‌ی گرافن پیچانده می‌شود، به وسیله‌ی یک جفت اندیس (n, m) که بردار پیچنده نام دارد، مشخص می‌گردد. اعداد صحیح n و m نشان دهنده‌ی تعداد بُردارهای موجود در سرتاسر دو جهت در شبکه‌ی بلوری لانه زنبوری گرافن، می‌باشند. اگر $m = 0$ باشد، نانولوله‌ها زیگزاگی و اگر $n = m$ باشد نانولوله‌ها، ساختار صندلی راحتی، و در غیراین صورت پیچنده، نامیده می‌شوند. قطر یک نانولوله اندیس‌های آن (n, m) به صورت زیر محاسبه می‌شود:

$$d = \frac{a}{\pi} \sqrt{(n^2 + nm + m^2)}$$

که $a = 0.246 \text{ nm}$ است.

نانولوله‌های تک‌جداره، نوع مهمی از نانولوله‌ی کربنی دارای خواص الکتریکی مهمی هستند که در نانولوله‌های چندجداره مشاهده نمی‌شود. فاصله‌ی بلوری آن‌ها از صفر تا حدود 2 eV ، متغیر می‌باشد و رسانایی الکتریکی آن‌ها ساختار فلزی یا نیمه‌رسانایی را نشان می‌دهند در حالیکه نانولوله‌های کربنی چندجداره، فلزاتی با فاصله‌ی بلوری صفر می‌باشند. نانولوله‌های تک‌جداره به احتمال قوی بتوانند در کوچک‌سازی وسایل الکترونیکی و رای مقیاس میکروالکتروشیمیایی فعلی را که امروزه مورد استفاده قرار می‌گیرند، جایگزین نمایند. شالوده‌ی اصلی این سامانه‌ها سیم الکتریکی است و SWNT‌ها رساناهای عالی محسوب می‌شوند. یکی از کاربردهای مفید SWNT‌ها، در توسعه‌ی اولین ترانزیستورهای اثر میدانی (FET) میان‌مولکولی است. تولید اولین دريچه‌ی منطقی میان‌مولکولی با استفاده از SWNT FET نیز اخیراً با به عرصه‌ی ظهور گذاشته است. جهت ایجاد دريچه‌ی منطقی، باید P-FET و n-FET، موجود باشند. چون SWNT‌ها، وقتی که در معرض اکسیژن قرار می‌گیرند فقط P-FET‌ها می‌شوند در نتیجه، امکان حفاظت نصف SWNT، از قرارنگرفتن در معرض اکسیژن وجود دارد در حالیکه نصف دیگر در معرض اکسیژن قرار می‌گیرد. این عمل باعث می‌شود SWNT به عنوان دريچه‌ی منطقی با FET‌های نوع P و n در درون مولکول، مشابه عمل نکند:

نانولوله‌های چندجداره (MWNT) از چندین لایه‌ی (لوله‌های هم‌مرکز) پیچیده شده‌ی گرافیتی تشکیل می‌شوند. دو مدل وجود دارند که برای توضیح ساختارها مورد استفاده قرار می‌گیرند: مدل عروسک