

<http://physicsweb.org/article/news/8/10/14>

2004/10/22

یک راه ساده برا ی ساختن نانوبلورها ی سیلیسیم

گروهی از مهندس‌ها ی دانشگاه میزنتانا [1] در ایالات متحده، روش جدیدی برای ساختن نانوذردها ی سیلیسیم در پلاسمما در دما ی اتاق بار آورده‌اند. این روش مشکلات رهیافت‌ها ی موجود پلاسمماپایه را حل می‌کند و با آن می‌شود نانوذردها ی بلورین با اندازه‌ی یک‌نواخت تولید کرد. این گروه می‌گوید این بلورها را می‌شود برا ی ساختن ابزارها ی الکترونیکی ی جدید (مثل ترانزیسترهای تک‌نانوذرهای) به کار برد [2].

برا ی کاربردها ی الکترونیک سریع، ویژه‌گی‌ها ی سیلیسیم بلورین بهتر از ویژه‌گی‌ها ی سیلیسیم - بی‌شکل است. اما در روش‌ها ی سنتزی ی پلاسمایی می‌شود، تقریباً همیشه سیلیسیم - بی‌شکل تولید می‌شود. به علاوه، نانوذردها یی که با این روش‌ها تولید می‌شوند، یا تعداد زیادی نقیصه دارند یا گستره‌ی اندازه‌ها پیشان بسیار زیاد است.

روش جدیدی که اووه کرتس‌هاگن [3] و هم‌کاران ش بار آورده‌اند، هیچ کدام از این مشکلات را ندارد و نانوذردها ی بلورین تقریباً بی‌نقیصه‌ای تولید می‌کند که گستره‌ی اندازه‌ها پیشان هم باریک است.

کرتس‌هاگن و هم‌کاران ش، ابتدا مخلوط رقیقی از 5٪ سیلان (SiH_4) در 95٪ هلیم و آرگون را درون یک لوله ی باریک کوارتس به طول حدوداً 23 سانتی‌متر فرستادند. سپس حدود 200 وات توان با بس آمد 13.56 مگاهرتس به یک الکترود حلقه‌ای به فاصله‌ی حدوداً 10 سانتی‌متر از الکترود زمین اعمال کردند. پلاسمما ی حاصل ناپایدار است و از رشته‌ای از گوی‌ها ی درخشنان پلاسمما ساخته شده است. در رهیافت‌ها ی فعلی ی سنتز با پلاسمما، پلاسمماها ی یک‌نواخت به کار می‌رود.

الکترون‌ها ی پرانرژی ی پلاسمما گاز-سیلان را به اجزایش تجزیه می‌کنند و اتم‌های سیلیسیم ی که به این طریق آزاد می‌شوند، بازترکیب می‌شوند و ذره‌ها ی سیلیسیم می‌سازند. میکروسکوپی ی الکترونی ی عبوری نشان می‌دهد اندازه ی همه ی این ذره‌ها بین ۲۰ تا ۸۰ نانومتر است و شکل آن‌ها هم عمدتاً مکعبی است.

کُرتس‌هاگن به فیزیکس‌وب [4] گفت: «فعلاً نمی‌دانیم این ذره‌ها چرا شکل مشخصی دارند، یا چرا بلورین‌اند. اما معتقد ایم پلاسمما ی رشته‌ای نقش - مهمی دارد و آن این است که ذره‌ها را تا دمایها بی صدها درجه بیش از گاز-اطراف داغ می‌کنند. در این حالت اتم‌ها ی هر ذره خود رشان را بازنظمی می‌کنند و به این ترتیب ذره به شکلی در می‌آید که از نظر انرژی مناسب باشد.»

این گروه امیدوار است بتواند این فرآیند را به مواد دیگری که از نظر تجارتی مهم‌اند (از جمله گالیم آرسنید و گالیم نیترید) هم گسترش دهد.

- [1] University of Minnesota
- [2] arxiv.org/abs/physics0410038
- [3] Uwe Kortshagen
- [4] PhysicsWeb