

<http://physicsweb.org/article/news/8/3/17>

2004/03/31

## الماس - آبرسانا در روسیه

فیزیک پیشه‌ها یی از فرهنگستان علوم روسیه ادعا می‌کنند شکل ی از الماس بار آورده اند که آبرسانا است. ولادیمیر سیدروف [1] و هم‌کارانش می‌گویند ماده پیشان (که از آلایش - کربن با بُر در دما و فشار زیاد ساخته شده) زیر ۴ کلوین آبرسانی ی کپهای نشان می‌دهد و در میدان‌ها ی مغناطیسی ی قوی هم آبرسانا می‌ماند [2]. این اولین باری است که الماس - بُر - آلاییده (که در حالت عادی نیم‌رسانا است) رفتار آبرسانی نشان داده است.

الماس معمولاً نارسانا ی الکتریسیته است، و به خاطر سختی ی استثنایی یش مشهور است. الماس رسانا ی خوب - گرما است و میدان‌ها ی الکتریکی ی قوی را هم تحمل می‌کند. این ویژگی‌ها آن را برا ی کاربردها ی الکترونیکی جذاب می‌کنند، به ویژه وقت ی با حامل‌ها ی بار (مثل - بُر) آلاییده شود. سیدروف و هم‌کارانش، بُر کاربید ( $B_4C$ ) را با کربن - گرافیتی به مدت چند ثانیه در فشار حدود ۸ گیگاپاسکال و دما ی ۲۵۰۰ کلوین واکنش دادند، والماس - بُر - آلاییده ساختند. با تشدید مغناطیسی ی هسته و طیف‌سنگی ی جرمی، معلوم شد الماس بین ۲ تا ۳ درصد بُردارد.

این فیزیک پیشه‌ها ی روس، با سنجش مقاومت - ویژه ی الکتریکی و پذیرفتاری ی مغناطیسی ی الماس حساب کردند این الماس یک دما ی گذار آبرسانی ( $T_c$ ) برابر با حدوداً ۴ کلوین دارد. (دما ی گذار آبرسانی دما یی است که در آن مقاومت الکتریکی ی ماده صفر می‌شود). به علاوه، معلوم شد این ماده در میدان‌ها ی مغناطیسی ی باشد - بیش از ۳.۵ تسلا هم آبرسانا می‌ماند. سیدروف و هم‌کارانش می‌گویند داده‌ها پیشان با نظریه ی آبرسانی ی

باردین- کوپر- شریفر [3] هم سازگار است. این نظریه می‌گوید برهمنش - الکترون‌ها با ارتعاش‌ها ی شبکه ی بلور (فنون‌ها) باعث می‌شود الکترون‌ها بر رانش - الکتروستاتیک - بین - خود غلبه کنند و به هم پیوندد و جفت بسازند، که آبرسانی با این جفت‌ها به وجود می‌آید.

اثبات - این که چنین نمونه‌ها بی آبرسانا یند اصلاً ساده نیست، و احتمال می‌رود این یافته‌ها به بحث - داغی در جامعه ی الماس بینجامد. به ویژه، ممکن است رفتار - دیده شده فقط ناشی از مُخش - مواد - خارجی در کپه ی ماده باشد. گروه - سیدرُف باید به طور - قانع کننده ای ثابت کند این ماده آبرسانا است. این گروه امیدوار است آبرسانی در عنصرها ی دیگر - گروه - IV با ساختار - الماس (مثل - سیلیسیم و ژرمانیم) را هم کشف کند.

[1] Vladimir Sidorov

[2] Nature **428** 542

[3] Bardeen-Cooper-Schrieffer