

<http://physicsweb.org/article/news/5/10/11>

2001/10/18

## رونق در مغناطیس آلی

فیزیک‌پیشه‌ها برای اولین بار نشان داده اند کربن خالص می‌تواند در دمای اتاق مغناطیسی شود. تا قیانا ماکارو<sup>a</sup> [1] از مؤسسه‌ی فیزیک و صنعت یُفه<sup>b</sup> [2] در سنت پترزبورگ، و هم‌کارانش به دنبال نشانه‌های آبرسانی در شکل پلی‌مری شده‌ی کربن 60 بودند که تصادفاً به رفتار مغناطیسی آن برخوردنند. شاید این کشف، سرانجام به آهن‌رباهای بدون فلز منجر شود، که سبک‌تر و ارزان‌تر از آهن‌رباهای فلزی خواهد بود [3].

ویژه‌گی‌های مغناطیسی ترکیب‌های الکترون‌آلاییده‌ی کربن 60، اولین بار در 1991 گزارش شدند و از آن زمان برای فیزیک‌پیشه‌ها جذاب بوده اند. قبلاً فرومغناطیس در چند ترکیب آلی دیگر هم دیده شده بود، اما فقط در دماهای بسیار کم. در واقع بیشترین دمایی که برای آهن‌رباهای مغناطیسی گزارش شده بود 65 کلوین بود، برای یک ترکیب گوگردار تحت فشار 16 کیلوبار.

شکل خالص کربن 60 یک حالت بلوری است، که در آن مولکول‌های مجزا با نیروهای ضعیف فان در والس [4] با هم پیوند دارند. اما در فشار زیاد ممکن است این ماده پلی‌مری شود. در این حالت مولکول‌ها با پیوندهای محکم کوالانس به هم متصل اند. ساختار بلوری این پلی‌مراها به فشار و دما بسته‌گی دارد.

ماکارو و هم‌کارانش از روسیه، سوئد، آلمان، و برزیل، یک رشته نمونه در وضعیت‌های مختلف تهیه کردند و در یافتن فقط فاز دو بعدی لوزوجه‌ی فرومغناطیس است. در این فاز، مولکول‌های کربن 60 با پیوندهای کوالانس به هم متصل اند و لایه‌ها یی با جهت‌مندی زیاد می‌سازند؛ شبیه گرافیت. ویژه‌گی‌های مغناطیسی تا دمای 500 کلوین (بسیار بیشتر از دمای اتاق) پایدار ماند. گروه حتا نشان داد مغناطیسی‌گی آهن‌رباهای آلی آن قدر قوی است که با یک آهن‌ربای کوچک می‌توان آن‌ها را بلند کرد.

ماکارو و همکارانش ناخالصی‌های مغناطیسی (مثل آهن، نیکل، و کبالت) را بدقت از بلورهای کربن 60 خارج کرده اند و معتقد اند تنها توضیح نتایج شان این است که پلیمر کربن 60 ویژه‌گی‌های ذاتی مغناطیسی دارد. منشاء این فرمغناطیسی هنوز معلوم نیست، اما گروه حدس می‌زنند تولید الکترون‌های فرد طی فرآیند پلیمری شدن پاسخ معملاً باشد. گروه می‌خواهد نمونه‌های دروضعیت‌های مختلف را به تفصیل بیشتر بررسی کند تا علت دقیق این رفتار مغناطیسی را تعیین کند.

[1] Tatiana Makarova

[2] Ioffe

[3] Nature **413** 716

[4] van der Waals