

<http://physicsweb.org/article/news/10/11/3>

2006/11/02

## وجود - اَبَرجامد بحث برانگیز است

با گزارش‌ها ی دو گروه که ظاهراً نتایج ی متناقض دارند، وجود - یک حالت - جدید - ماده به اسم - اَبَرجامد زیر - سئال رفته است. یک گروه فیزیک‌پیشه از دانش‌گاه - کُرِنِل [1] در نیویُورک در ایالات - متحد ادعا می‌کنند یافته‌ها ی قبلی در مورد - گذار - اَبَرجامد در هلیوم زیر - 250 mK را بازتولید کرده اند [2]. اما یک گروه از دانش‌گاه - صنعتی ی هلسینکی، تا دما ی 10 mK هم چنین گذاری نیافته است [3].

پیش‌بینی می‌شود فاز - اَبَرجامد - ماده در دماها ی بسیار کم تشکیل شود، در حالت ی که جای‌گاه‌ها ی خالی ی شبکه در یک جامد - منظم به پایین‌ترین حالت - کوانتمی چگالیده شوند و ویژه‌گی‌ها ی شاره‌گونه بروز دهند. حاصل ماده ای است که بیش‌تر شبیه - جامد است، اما کسر - کوچک ی (حدود - 1%) از آن مثل - مایع جاری می‌شود. این رفتار - غریب را اولین بار دو فیزیک‌پیشه از دانش‌گاه - ایالتی ی پنسیلوانیا [4] به اسم - اِئونیسنگ کیم [5] و مُرز چان [6] پارسال مشاهده کردند. آن‌ها زیر - 230 mK تغییر ی در لختی ی دورانی ی هلیوم - جامد دیدند.

فیزیک‌پیشه‌ها ی کُرِنِل (به سرپرستی ی جان ری [7]) روش - مشابه ی به کار برده اند و این یافته‌ها را تئید کرده اند. آن‌ها یک نمونه ی هلیوم - جامد را در یک اتاقک پیچش - بسته گذاشتند و ضمن - سرد کردن - نمونه آهنگ - نوسان‌ها ی آن را سنجیدند. (اتاقک - پیچش ابزاری است که از یک سیم - قابل پیچش آویزان است و نمونه ی درون - آن هم‌راه با سیم یک حرکت - پیچشی ی نوسانی دارد.) در دما ی حدوداً 200 mK، آهنگ - پیچش - اتاقک شروع به افزایش کرد. آن‌ها نتیجه گرفتند این ناشی از واجفتش - جای‌گاه‌ها ی خالی از نوسان و حرکت - آن‌ها در کل - هلیوم مثل - یک شاره است.

بعد این فیزیک‌پیشه‌ها هلیوم را گرم کردند و دریافتند وقت ی نصف - روز بعد دوباره

آن را سرد کنند، هلیوم به فاز آبرجامد بر نمی‌گردد. به گفته ی چان، گروه کُرِنل اولین گروه ی است که این پدیده ی بحث‌برانگیز تاب‌کاری را دیده است. ”سه گروه دیگر از جمله ما نتوانستیم نابودشدن فاز آبرجامد در اثر تاب‌کاری را نشان دهیم. شاید تاب‌کاری نقیصه‌ها ی بلور را کم می‌کند، اما هنوز در این مورد اجماع نیست.“

اما در اروپا، گروه هلسینکی نتوانسته هیچ شاهد ی برای این که هلیوم آبرجامد می‌شود بیابد، حتی وقت ی آن را تا 10 mK سرد کنند. آن‌ها یک ره‌یافت ترمودینامیکی به کار بردند و دما ی ذوب هلیوم در فشارها ی مختلف را سنجیدند و زیر 80 mK یک انتربی (بی‌نظمی) ی اضافی یافتند. اما با افزایش دما این انتربی زیاد نمی‌شد بل که کم می‌شد. افزایش این انتروپی با دما نشانه ی گذار آبرجامد می‌بود. ایگُر تُدُشچِنکُ [8] (سرپرست گروه هلسینکی) نمی‌داند این رفتار غریب ناشی از چیست. ”شاید فقط بلورها ی با کیفیت بد چنین گذاری را بروز می‌دهند. این موضوع فعلاً داغ است و فیزیک‌پیشه‌ها ی زیاد ی می‌کوشند آن را بفهمند.“

- [1] Cornell University
- [2] Physical Review Letters **97** 165301
- [3] Physical Review Letters **97** 165302
- [4] Pennsylvania State University
- [5] Eunseong Kim
- [6] Moses Chan
- [7] John Reppy
- [8] Igor Todoshchenko