

<http://physicsweb.org/article/news/8/12/4>

2004/12/06

اثر_میدان_مغناطیسی بر نقطه_ی_ذوب_آب

فیزیک‌پیشه‌ها بی در ژاپن کشف کرده اند در میدان‌ها بی مغناطیسی بی قوی نقطه_ی_ذوب_آب اندک بی زیاد می‌شود. هیدرآکی اینابا [1] و همکاران_ش از دانشگاه_چیبا [2] دریافتند در میدان_6 تسل، این افزایش 5.6 میکروکلوین برا بی آب_معمولی و 21.8 میکروکلوین برا بی آب_سنگین است [3].

آب تعداد_زیاد بی ویرهگی بی غیرعادی دارد: نقطه_ی_جوش و نقطه_ی_ذوب_ش برا بی یک ملکول_کوچک زیاد است، و حالت_مایع_ش هم می‌تواند چگالتر از حالت_جامد_ش شود. تصور می‌شود این ویرهگی‌ها ناشی از شبکه_ی سه‌بعدی بی پیوندها بی هیدروژنی در ملکول اند.

اخیراً کشف شد میدان‌ها بی مغناطیسی بی قوی بر طیف_فروسرخ_سزدیک، و ضربه‌شکست_آب تئییر می‌گذارند. بعض بی پژوهش‌گران پیش‌نهاد کرده اند میدان_مغناطیسی پیوندها بی هیدروژنی را اندک بی تقویت می‌کند، اما سازوکار_دقیق_پشت_این نتایج هنوز روشن نشده است.

اینابا و همکاران_ش، با استفاده از یک گرماسنج_روبشی بی تفاضلی (دی‌اس‌سی) [4] بی بسیار حساس، دمایا بی ذوب_آب_معمولی و آب_سنگین را سنجیدند. (آب_سنگین همان آب_معمولی است که به جا بی هیدروژن دوتیریم دارد.) تغییرات بی در نقطه_ی_ذوب که با دی‌اس‌سی دیده شد، با محدوده_میدان_مغناطیسی متناسب بود و سه مرتبه بی بزرگی بیشتر از چیزی بود که از به اصطلاح معادله_ی مغناطیسی کلایپرون [5] به دست می‌آید.

اینابا به فیزیکس‌وب [6] گفت: ”آب، چون دیامغناطیس است از میدان_مغناطیسی تئییر نمی‌گیرد. تصور می‌کنیم وقت بی میدان_مغناطیسی اعمال می‌شود، حرکت_

گرمایی ی اتم‌ها ی جرئاً باردار. آب به یک نیرو ی لرِنتس [7] می‌انجامد. این نیرو حرکت گرمایی را کم می‌کند و درنتیجه پی‌وند هیدروژنی را قوی‌تر می‌کند، که این می‌تواند افزایش نقطه ی ذوب را توضیح دهد.“
گروه چیبا بنا دارد اثر میدان مغناطیسی بر گذارفازها ی مواد دیامغناطیس دیگر (از جمله گالیم، ایندیم، جیوه، و بنزن) را هم بررسی کند.

- [1] Hideaki Inaba
- [2] Chiba
- [3] Journal of Applied Physics **96** 6127
- [4] differential scanning calorimeter (DSC)
- [5] magneto-Clapeyron
- [6] PhysicsWeb
- [7] Lorentz