

آبرسانی ی معمولی در دما ی زیاد

آبرسانی ی معمول، که ناشی از تشکیل رُجِ کوپر [1] به خاطر برهمکنش الکترونها با شبکه است، نَعَن در دماها ی کم رخ میدهد. بیشترین دما- ی- گذار ی که قبَلَن گزارش شده بود (دما یی که بالاتر از آن آبرسانی از بین میرود) 39 K بود، در حال ی که در به اصطلاح آبرساناها ی گرم دما- ی- گذار 133 K هم دیده شده.

با تغییر فشار، میشود دما- ی- گذار را دستکاری کرد. در آبرساناها ی گرم، با افزایش فشار به دما- ی- گذار 164 K هم رسیده اند. اما پارسال دیده شد دما- ی- گذار هیدرژن-سولفید، در فشار 200 GPa برابر 190 K است. حالا مدل ی باراورده اند که این پدیده را با آبرسانی ی معمول توضیح میدهد [2]. به نظر میرسد آبرسانی ی هیدرژن-سولفید از نَعَن معمول است نَ از نَعَن آبرسانی ی گرم.

[1] Cooper

[2] Physical Review Letters **114** 157004