

<http://physicsweb.org/article/news/9/5/16>

2005/05/24

آمینواسیدها و الکترونیک

یک گروه دانش‌پیشه از آزمایشگاه‌ها ی بِل [1] در ایالات متحده چسبنده‌گی ی آمینواسیدها ی مختلف به انواع موادی را سنجیده اند که در ساختن ابزارها ی الکترونیکی به کار می‌روند. 20 آمینواسید شناخته شده اجزایی سازنده ی حیات اند و پروتئین‌ها ی بدنه از آن‌ها ساخته می‌شوند. گروه آزمایشگاه‌ها ی بِل نانوساختار معدنی بی طراحی کرده که به طور انتخابی به یک رشته ی خاص آمینواسیدها می‌چسبد [2].

باب ویلت [3] و هم‌کاران ش چسبنده‌گی ی پیتیدها ی مختلف (هر یک شامل هشت تا ده آمینواسید) به مواد مختلف را مطالعه کردند. این مواد شامل پنج فلز (طلاء، پالادیم، پلاتین، تیتانیم، و آلمنیم)، دونیم‌رسانا (گالیم آرسنید و آلمنیم گالیم آرسنید)، و دونارسانا (سیلیسیم نیترید و سیلیکا) بودند.

گروه آزمایشگاه‌ها ی بِل دریافت به طور کلی زنجیره‌ها ی پیتیدی ی شامل گروه‌ها ی جانبی ی باردار، شدیدتر از آن‌ها یی که بی‌باراند می‌چسبند. سطح‌ها ی سیلیکا، سیلیسیم نیترید، و آلمنیم هم عموماً چسبنده‌تر از سطح‌ها ی گالیم آرسنید و پالادیم اند. به علاوه، برهم‌کنش فلزها ی اکسیدنشونده (پلاتین، پالادیم، و طلا) با آمینواسیدها ضعیف است.

این گروه با استفاده از این نتایج یک سطح معدنی ساخت که می‌تواند به یک زنجیره ی پیتیدی ی خاص بچسبد. این سطح (که آن را با برآرایی ی باریکه‌ی ملکولی ساختند) از یک لایه ی ساختاردار گالیم آرسنید و آلمنیم گالیم آرسنید (AlGaAs) ساخته شده که با سونش در آن رگه‌ها ی AlGaAs آشکار کرده اند. کلفتی ی لایه‌ها یا رگه‌ها را با یک زنجیره ی پیتیدی تعیین کردند که شامل Asp در مرکز بین دو تا Leu در

طرفین بود. آمینواسید - Asp به AlGaAs می‌چسبد و آمینواسید - Leu نه. ویلت می‌گوید: "نتایج - ما گستره‌ی بسیار وسیعی از برهم‌کنش‌ها ی چسبنده‌گی را نشان می‌دهد. نقشه‌ها ی چسبنده‌گی ابزاری تجربی برای درک - بعضی از برهم‌کنش‌ها ی ملکولی با حالت‌ها ی سطحی ی معدنی می‌دهند، و از آن مهم‌تر شاید راه ی تجربی برای ساختن - نانوساختارها یی بدهد که ترکیب ی از مواد - پیتیدی و معدنی اند."

این گروه می‌گوید نتایج - ش کاربردها یی در دست‌کاری و آشکارگری ی زیست‌ملکولی خواهد داشت.

[1] Bell Labs

[2] Proceedings of the National Academy of Sciences (to be published)

[3] Bob Willett