



نانوخوشه‌های مس به جنگ دی‌اکسیدکربن موجود در هوا می‌روند

با سنتز نوعی نانوخوشه مس با قابلیت تجزیه دی‌اکسیدکربن هوا و تبدیل آن به مواد با ارزش، فصل تازه‌ای در استفاده از نانوساختارهای مس باز می‌شود.

با سنتز نوعی نانوخوشه مس با قابلیت تجزیه دی‌اکسیدکربن هوا و تبدیل آن به مواد با ارزش، فصل تازه‌ای در استفاده از نانوساختارهای مس باز می‌شود.

به گزارش ایسنا، هرچند مس (Cu) ممکن است جذابیت طلا یا نقره را نداشته باشد، اما تطبیق پذیری قابل توجه آن باعث می‌شود که در تحقیقات پیشرفته بسیار ارزشمند باشد. تلاش مشترک دانشمندان دانشگاه توهوکو، دانشگاه علوم توکیو و دانشگاه آدلاید منجر به روشی پیشگامانه برای افزایش انتخاب گری و پایداری فرآیندهای احیاء الکتروشیمیایی دی‌اکسیدکربن شده است. این تیم با مهندسی سطوح نانوخوشه‌های مس (NCs) و اعمال تغییراتی در سطح اتمی، امکان‌های جدیدی را برای فناوری‌های تبدیل کربن به شکلی کارآمد و سازگار با محیط زیست باز کرده است. این پیشرفت، نه تنها پتانسیل تغییرپذیر مس را در شیمی پایدار نشان می‌دهد، بلکه تأثیر مهم همکاری بین‌المللی در رسیدگی به چالش‌های میرم مانند انتشار کربن را نیز نمایان می‌کند.

واکنش‌های الکتروشیمیایی احیاء دی‌اکسیدکربن (CO₂ RR) در سال‌های اخیر به دلیل پتانسیل تبدیل دی‌اکسیدکربن مازاد موجود در اتمسفر به محصولات با ارزش توجه قابل توجهی را به خود جلب کرده است. در میان کاتالیست‌های مختلف مورد مطالعه، نانوکاتالیست‌ها به دلیل مزایای متمایزشان نسبت به نانوذرات بزرگ‌تر، بیشتر مورد توجه بوده‌اند. در این خانواده، نانوخوشه‌های مس امید زیادی برای تبدیل شدن به کاتالیست در این فرآیند ایجاد کرده است.

با وجود مزایایی نظیر کارایی بالا و پایداری، دستیابی به کنترل دقیق بر گزینش محصول در مقیاس صنعتی یک چالش بزرگ برای محققان است. در نتیجه، در این پروژه محققان روی این موضوع متمرکز شدند تا از پتانسیل نانوخوشه‌های مس برای تبدیل پایدار دی‌اکسیدکربن استفاده کنند.

پروفسور یویچی نگیشی از دانشگاه توهوکو توضیح می‌دهد: «برای دستیابی به این پیشرفت، تیم ما مجبور شد نانوخوشه‌های مس را در مقیاس اتمی اصلاح کند، با این حال، این کار بسیار چالش برانگیز است زیرا هندسه این نانوخوشه‌ها به شدت به قطعات دقیقی که ما نیاز به تغییر آن‌ها داشتیم وابسته بود. این کار شبیه تلاش برای جابه‌جایی ستون تکیه‌گاه یک ساختمان بود.»

این گروه تحقیقاتی با تغییر لیگندهای تیولات (PET: 2-phenylethanethiolate; CHT: cyclohexanethiolate) روی سطوح، دو نانوخوشه مس با ساختارهای یکسان را با موفقیت سنتز کردند. غلبه بر این محدودیت مستلزم توسعه راهبرد احیاء با کنترلی دقیق بود، که امکان ایجاد دو نانوخوشه‌ی مس که از لحاظ ساختاری یکسان اما لیگندهای متمایز داشته باشند را فراهم می‌کرد.

با این حال، این تیم تغییراتی را در پایداری این نانوخوشه‌ها مشاهده کردند که به تفاوت در تعاملات بین خوشه‌ی مس نسبت داده می‌شد. این نابرابری‌ها نقش مهمی در شکل دادن به پایداری این نانوخوشه‌ها در طول کاربردهای کاتالیزوری دارند. به نقل از ستاد نانو، اگرچه این نانوخوشه‌های مس هندسه‌ی تقریباً یکسانی دارند که از دو لیگاند تیولات مختلف مشتق شده‌اند، اما زمانی که فعالیت کاتالیزوری آن‌ها برای احیاء دی‌اکسیدکربن مورد آزمایش قرار گرفت، محصول متفاوتی را تولید می‌کردند. این تغییرات بر کارایی و گزینش پذیری کلی واکنش‌های الکتروشیمیایی احیاء دی‌اکسیدکربن تأثیر می‌گذارد.