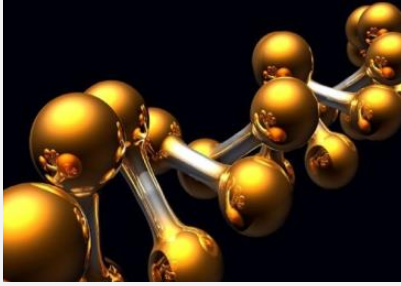


**نانوذرات طلای متخلخل تولید شد**

محققان مرکز بیوشیمی بیوفیزیک دانشگاه تهران موفق شدند با استفاده از توئین ۲۰ و اسید نیتریک، نانوذرات طلای متخلخل تولید کنند.



محققان مرکز بیوشیمی بیوفیزیک دانشگاه تهران موفق شدند با استفاده از توئین ۲۰ و اسید نیتریک، نانوذرات طلای متخلخل تولید کنند.

به گزارش خبرگزاری مهر به نقل از دانشگاه تهران، در این پژوهش یک روش ساده و ارزان برای سنتز نانوذرات متخلخل طلا با استفاده از توئین ۲۰ و اسیدنیتریک پیشنهاد شده و به  $Zn^{2+}$  عنوان یک کاربرد، بارگذاری DNA روی آن بررسی شده است.

یافته‌های رساله فاطمه حکیمیان دانشجوی دکتری بیوفیزیک مرکز بیوشیمی و بیوفیزیک دانشگاه تهران و با راهنمایی دکتر هدایت  $Zn^{2+}$ ؛ اله قورچیان استاد گروه بیوفیزیک منجر به ثبت روش جدید  $\text{Au}^{3+}$  تولید نانوذرات متخلخل طلا؛ در انجمن مخترعان آمریکا شد.

نانوذرات فلزی به دلیل چگالی کم و سطح تماس موثر، دارای کاربردهای بالقوه در زمینه‌های  $Zn^{2+}$ ؛ های مختلف از جمله کاتالیز، پلاسمونیک، انتقال دارو، حافظه  $Zn^{2+}$ ؛ های مغناطیسی، تصویربرداری پزشکی و تشخیص مولکول  $Zn^{2+}$ ؛ های زیستی است که توجه زیادی را به خود جلب کرده است.

از میان این ذرات، نانوذرات متخلخل طلا به دلیل خواص ساختاری، شیمیایی و مکانیکی منحصر به  $Zn^{2+}$ ؛ فرد خود در سنسورها، دیسک  $Zn^{2+}$ ؛ ها و الکترودها برای ابرخازن  $Zn^{2+}$ ؛ های الکتروشیمیایی و نیز به  $Zn^{2+}$ ؛ عنوان کاتالیزور کاربردی زیادی دارند.

نانوذرات متخلخل طلا نسبت به نانوذرات طلا و فیلم  $Zn^{2+}$ ؛ های طلای حاوی نانوحفره، از نسبت سطح به حجم بالاتری برخوردارند. لذا انتظار می  $Zn^{2+}$ ؛ رود به  $Zn^{2+}$ ؛ دلیل دارا بودن دو سطح نانوساختار (اندازه ذره و تخلخل سطح آن) دارای کاربرد گسترده  $Zn^{2+}$ ؛ تری باشند.

گزارش  $Zn^{2+}$ ؛ های متعددی در متون برای سنتز نانوذرات متخلخل طلا وجود دارد. رایج  $Zn^{2+}$ ؛ ترین روش استفاده شده، روش حذف آلیاژی است که می  $Zn^{2+}$ ؛ تواند از آلیاژ طلا نقره از طریق حل کردن نقره در یک محیط خورنده تهیه شود.

از میان روش  $Zn^{2+}$ ؛ های دیگر می  $Zn^{2+}$ ؛ توان به روش رشد به  $Zn^{2+}$ ؛ واسطه دانه  $Zn^{2+}$ ؛ گذاری اشاره کرد که توسط ژانگ و همکارانش گزارش شد.

پذیریدی و همکارانش نانوذرات متخلخل طلا را با استفاده از  $H AuCl_4$  به  $Zn^{2+}$ ؛ عنوان پیش  $Zn^{2+}$ ؛ ماده، هیدروکوئینون به  $Zn^{2+}$ ؛ عنوان ماده کاهنده و پلی وینیل پیرولیدون را به  $Zn^{2+}$ ؛ عنوان سورفکتانت در حضور یون  $Zn^{2+}$ ؛ های نقره سنتز کردند.

اگرچه این روش  $Zn^{2+}$ ؛ ها دارای عملکرد خوبی است اما همچنان تقاضای زیادی برای روش  $Zn^{2+}$ ؛ های سریع، ارزان و ساده که نانوذرات متخلخل طلا را با اندازه کوچکی تولید کند و دارای پایداری زیادی باشد، وجود دارد.

اتصال اولیگونوکلوئوتید به نانوذرات طلا کاربردهای وسیعی به  $Zn^{2+}$ ؛ عنوان انتقال ژن و دارو و ساخت سنسور برای تشخیص مولکول  $Zn^{2+}$ ؛ های دیگر دارد. برای مثال، آبتامرها می  $Zn^{2+}$ ؛ توانند برای عامل  $Zn^{2+}$ ؛ دار کردن نانوذرات طلا استفاده شوند و بسته به نوع آبتامر مورد استفاده، این سیستم می  $Zn^{2+}$ ؛ تواند برای اتصال به هر مولکولی به کار رود.

اولیگونوکلوئوتیدها اغلب از طریق یک لینکر تیول که از طریق شیمیایی به انتهای  $5'$  یا  $3'$  آنها متصل شده است به نانوذرات طلا کونژوگه می  $Zn^{2+}$ ؛ شوند.

گروه تیول تمایل زیادی به طلا دارد و با آن اتصال کوالان برقرار می‌کند. شایع‌ترین روش برای اتصال اولیگو به طلا روش بلوغ نمک است که در این روش در چند مرحله پی در پی نمک به سیستم اضافه می‌شود و با این روش تمایل اتصال اولیگو به سطح طلا افزایش می‌یابد.

اما این روش به دلیل مرحله بلوغ نمکی وقت‌گیر است و حتی ممکن است تا دو روز به طول بیانجامد. در این اختراع، بعد از تولید نانوذرات متخلخل طلا با یک روش جدید، ساده و ارزان، توانایی اتصال این نانوذرات به DNA تیول‌دار بعد از دو ساعت بدون مراحل متعدد اضافه کردن نمک نشان داده شده است.

به گفته پژوهشگر این رساله سنتز نانوذرات متخلخل طلا با این روش دارای مزیت‌های فراوانی است که سادگی و ارزان بودن آن از جمله این ویژگی‌هاست.

زهرا ساختمانیان