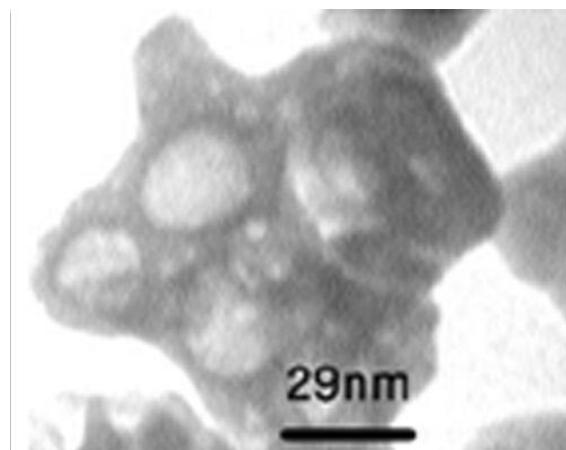


نام ماده	نانو ذرات گادولینیوم پوشش دار شده با پلی اتیلن گلیکول با وزن مولکولی ۵۵۰ دالتون
نام لاتین ماده	SPGO-m PEG Silane 550 MW NPs
کاربرد	تشخیصی برای تصویر برداری مغناطیسی
شكل ظاهر	سوسپانسیون
شرط نگهداری	۲ تا ۸ درجه سانتیگراد

حالت ماده : سوسپانسیون

رنگ ماده : سفید

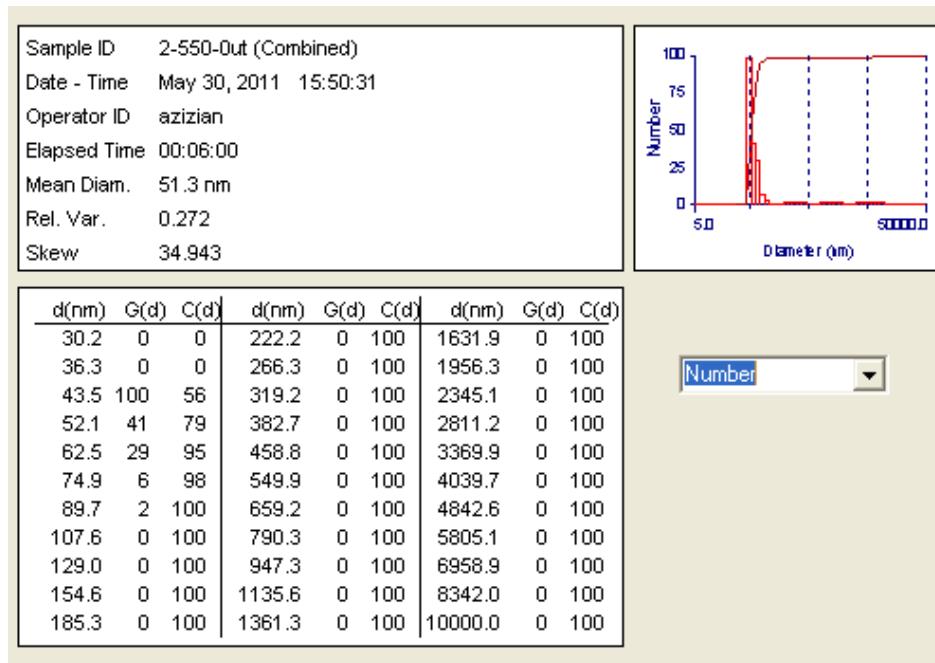
روش تولید : هم رسوبی



شکل ۱) تصویر TEM

نتیجه دینامیک تفرق نور (DLS)

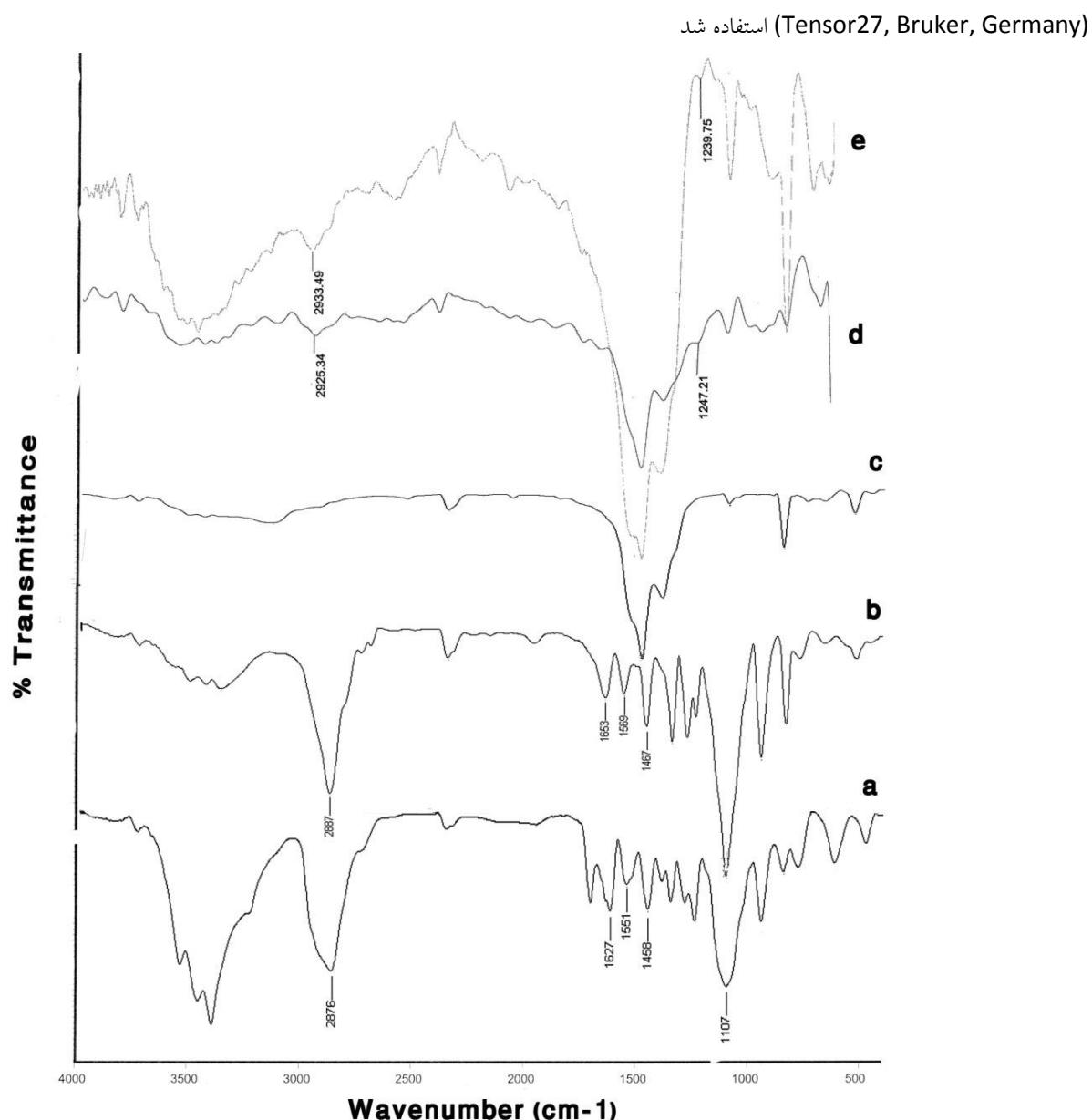
توزیع اندازه نانوذره اکسید گadolینیوم توسط دستگاه تحلیل گر اندازه ذرات در مرکز تحقیقات بیوفیزیک-بیوشیمی دانشگاه تهران انجام شد. (DLS, Brookhaven Instruments-USA)



(۲) شکل

بیناب فروسرخ تبدیل فوریه فروسرخ (FTIR)

بیناب فروسرخ از تمامی نمونه ها توسط دستگاه بیناب سنج تبدیل فوریه انجام شد. مطالعه از دستگاه FTIR موجود در گروه شیمی دانشگاه تهران



(شکل ۳) بیناب فروسرخ و شکل پیوند برای نانوذرات به ترتیب (a) پودر-PEG، (b) پودر-PEG-silane 550 MW، (c) تجاری SPGO، (d) پودر-PEG-silane 550 MW پوشش دهی شده با SPGO و (e) silane 2000 MW پوشش دهی شده با 2000 MW

بیناب‌های FTIR برای mPEG-550 با SPGO-mPEG-silane550 در شکل مقایسه شده‌اند. بیناب silane550 (شکل ۳-a) قله هایی در 1284 cm^{-1} مربوط به Si-C ارتعاش کششی را نمایش می‌دهد. باندها در 2876 cm^{-1} و 1458 cm^{-1} با C-O کششی متقارن و خمثی CH_2 مطابقت دارند. باندهای در 1107 cm^{-1} و $3500-3100\text{ cm}^{-1}$ مربوط به C=O ارتعاش کششی، اتری و N-H ارتعاش کششی هستند. باند 1051 cm^{-1} مربوط به NH- ارتعاش خمثی در پیوند آمید بین سیلان و PEG است. تغییرات قله های $1247/21\text{ cm}^{-1}$ و 2925 cm^{-1} شواهدی قوی هستند که وجود آب در سیستم احتمالا باعث تشکیل هیدروژن باند با اکسیژن های Gd_2O_3 می‌شود و مولکول mPEG-silane از سمت سیلان با OH سطح Gd_2O_3 واکنش میدهد. این پیوند به صورت کوالانسی است. وو و همکاران نیز چنین نتیجه‌ای داشته‌اند. باندهای 850 cm^{-1} و 1500 cm^{-1} بین SPGO-PEG silane550 و SPGO-mPEG silane2000 مشترک هستند. بیناب SPGO با mPEG-silane550 پس از پوشش SPGO-mPEG silane550 است و تفاوت بسیار کم بین آن‌ها، به احتمال زیاد، در ارتباط با اندازه و یا وزن مولکولی می‌باشد.