

عنوان مقاله:

محاسبه دامنه تغییرات جرم و سرعت کلوجه شدن نانوذرات کافور با استفاده از دو معادله انشتین و براونی

محل انتشار:

سومین کنفرانس سراسری نوآوری های اخیر در شیمی و مهندسی شیمی (سال: 1395)

تعداد صفحات اصل مقاله: 11

نویسندها:

محمد باقر موسوی - باشگاه پژوهشگران جوان و نخبگان، واحد بوشهر، دانشگاه آزاد اسلامی، بوشهر، ایران

عبدالرحیم صداقت - کارشناس ارشد مترجمی زبان، دانشگاه آزاد تهران، واحد شهرقدس

خلاصه مقاله:

در این مقاله با استفاده از دو معادله انشتین و براونی دامنه تغییرات جرم و سرعت کلوجه شدن نانوذرات کافور را برای سیستم اول حاوی اتانول، آب مقطر و کافور، و برای سیستم دوم حاوی اتانول، آب مقطر، کافور و محلول مصرفی حاوی سورفتانت SDS (mol/lit 0.001) بدست آورده شد. دامنه تغییرات اندازه نانوذرات کافور در سیستم اول از nm (203 nm تا 688 nm) و برای سیستم دوم از nm (63 nm تا 469 nm) شد. دامنه تغییرات جرم نانوذرات کافور در سیستم اول با استفاده از دو معادله انشتین و براونی (۲.۲۳×۱۰⁻۷ g) و (۲.۵۶×۱۰⁻۶ g) تا (۱.۹۸×۱۰⁻۱۰ g) شد. دامنه تغییرات جرم نانوذرات کافور در سیستم دوم با استفاده از معادله انشتین از (۱.۱۹×۱۰⁻۸ g) و (۲.۱۵×۱۰⁻۶ g) تا (۱.۹۱×۱۰⁻۱۱ g) شد. دامنه تغییرات سرعت کلوجه شدن نانوذرات کافور در سیستم اول با استفاده از معادله انشتین از (۶.۰۲×۱۰⁻۶ cm/s) تا (۶.۹۱×۱۰⁻۵ cm/s) و با استفاده از معادله براونی از (۷.۲۷×۱۰⁻۲ cm/s) شد. دامنه تغییرات سرعت کلوجه شدن نانوذرات کافور در سیستم دوم با استفاده از معادله انشتین از (۴.۶۴×۱۰⁻۵ cm/s) و با استفاده از معادله براونی از (۳.۴۵×۱۰⁻۲ cm/s) شد.

کلمات کلیدی:

کربستالیزاسیون، مکانیسم القایی، هسته زایی، نانوذرات کافور، معادله انشتین، معادله براونی، جرم نانوذره، سرعت کلوجه شدن نانوذره، سورفتانت، SDS

لینک ثابت مقاله در پایگاه سیویلیکا:

<https://civilica.com/doc/569547>

