

عنوان مقاله:

مطالعه شیمی سازی دینامیک مولکولی جداسازی انتخابی گاز CO₂ از N₂ به وسیلهٔ غشای گرافترینی: مدلی برای تصفیه گاز خروجی دودکش

محل انتشار:

مجله شیمی کاربردی روز، دوره 17، شماره 64 (سال: 1401)

تعداد صفحات اصل مقاله: 18

نویسنده‌گان:

زهرا کلانتر - دانشکده شیمی - دانشگاه صنعتی شهرورد - شهرورد - ایران

یسرا دلشناد - گروه شیمی - دانشکده علوم - دانشگاه کردستان - ستندج - ایران

سید مجید هاشمیان زاده - تهران - دانشگاه علم و صنعت - دانشکده شیمی - آزمایشگاه تحقیقاتی شیمی سازی مولکولی

خلاصه مقاله:

چکیده‌در این کار توانایی جداسازی انتخابی گازهای CO₂ از N₂ با ترکیبی مشابه گاز دودکش به وسیلهٔ غشای سه لایه گرافترینی با استفاده از شیمی سازی دینامیک مولکولی مطالعه گردید. برای این منظور، از دو مجموعه NPT و NVT استفاده شد. در مجموعه NPT، مولکولهای گاز در دو طرف غشا و در مجموعه NVT، مولکولهای گاز در یک طرف غشا قرار گرفتند. سپس، اثر دما و فشارهای مختلف در مجموعه NPT و اثر دما و فشارهای اولیه مختلف در مجموعه NVT، روی توانایی غشا برای جداسازی CO₂ از N₂ مورد بررسی قرار گرفت. نتایج نشان داد با وجودی که سایز حفره‌های گرافترین به اندازه کافی برای این مولکول‌ها بزرگ هستند اما در هر دو مجموعه، مولکول‌های CO₂ بیشترین لایه‌های گرافترین جذب شده‌اند. همچنین مشخص شد با افزایش دما جذب مولکول‌های N₂ نسبت به CO₂ کاهش بیشتری یافه، در نتیجه انتخاب پذیری جذب CO₂ نسبت به N₂ افزایش می‌یابد. با افزایش فشار، اگرچه درصد عبور مولکول‌های CO₂ به دام افتاده از بین لایه‌ها افزایش می‌یابد اما کماکان غشا، انتخاب پذیری جذب CO₂ نسبت به N₂ را حفظ می‌کند. بنابراین، می‌توان غشای سه لایه‌ی گرافترینی را برای جذب و جداسازی CO₂ از N₂ بسیار مناسب و کارآمد معرفی کرد.

کلمات کلیدی:

گرافترین، شیمی سازی دینامیک مولکولی، جداسازی CO₂

لينك ثابت مقاله در پايكاه سیویلیکا:

<https://civilica.com/doc/2074407>