

بررسی جذب ترکیب گوگردی دی بنزوتیوفن با استفاده از نانو جاذب UVM-7@ZIF-8 در فاز مایع در دمای محیط

راحله سعیدی راد^۱، منصور بزمی^{۲*}، علیمراد رشیدی^۳ و سعید تقوایی گنجعلی^۱

۱- دانشکده شیمی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد تهران شمال، ایران

۲- حوزه معاونت فناوری و روابط بین‌الملل، پژوهشگاه صنعت نفت، تهران، ایران

۳- مرکز تحقیقات نانوفناوری، پژوهشگاه صنعت نفت، تهران، ایران

تاریخ دریافت: ۹۶/۷/۲۱ تاریخ پذیرش: ۹۷/۳/۲۷

چکیده

در این تحقیق، نانو جاذب هیبریدی UVM-7@ZIF-8 به روش هیدروترمال سنتز شده و کارایی آن برای حذف ترکیب گوگردی دی بنزوتیوفن در فاز مایع در دمای محیط بررسی شده است. برای مطالعه بازده و ظرفیت حذف دی بنزوتیوفن توسط نانو جاذب، فاکتورهای مختلفی همچون مقدار جاذب، زمان و گزینش پذیری نسبت به ترکیب آروماتیک نفتالن بررسی شده است. بر طبق نتایج به دست آمده، نانو جاذب UVM-7@ZIF-8 بازده عالی، گزینش پذیری بالا و قابلیت بازیافت خوبی از خود برای حذف دی بنزوتیوفن تحت شرایط ملایم واکنش تا چهار مرحله نشان داده است. به علاوه، حذف دی بنزوتیوفن با حداکثر جذب ۲۹۹/۲ mgS/g برای UVM-7@ZIF-8 گزارش شده است. بر طبق نتایج به دست آمده از گزینش پذیری بالای جاذب و عدم وجود برهم کنش های $\pi-\pi$ نتیجه گیری شده است که حضور مکان های غیراشباع حول مراکز فلزی باعث فرآیند گوگردزدایی جذبی است. برای بررسی بیشتر مکانیسم جذب از نمونه ها پس از قرار گرفتن در معرض DBT، آنالیزهای XRD و FT-IR گرفته شد.

کلمات کلیدی: نانو جاذب، گزینش پذیری، دی بنزوتیوفن، سولفور زدائی، چارچوب های فلزی - آلی

مقدمه

و یا مایع به SO_x تبدیل شوند [۲] و به عنوان پیش ماده باران های اسیدی وارد محیط زیست شوند؛ بنابراین، سولفورزدایی سوخت ها با توجه به مقررات سازمان های حفاظت از محیط زیست ضروری است.

در حال حاضر حذف گوگرد از سوخت های گاز یا مایع، یکی از مهم ترین وظایف صنعت پالایش نفت است [۱]. ترکیبات گوگردی از جمله مرکاپتان ها، تیوفن ها و سولفیدها می توانند در طی احتراق گاز

*مسئول مکاتبات
آدرس الکترونیکی: bazmim@ripi.ir
(DOI: 10.22078/pr.2018.2905.2355)

مساحت سطح بالا برای جذب ترکیبات گوگردی مناسب است.

در ادامه تحقیقات صورت گرفته به منظور تغییر در مورفولوژی و بهبود خواص ZIF-8 در جذب ترکیبات گوگردی با استفاده از ساختارهای مزوپورسیلیکاتی [۱۷]، در پژوهش حاضر از بهترین جاذب هیبریدی جدید سنتز شده UVM-7@ZIF-8، برای حذف دی بنزوتیوفن در فاز مایع که طبق روش هیدروترمال سنتز شده، استفاده شده است. برای مطالعه بازده و ظرفیت حذف دی بنزوتیوفن با استفاده از جاذب UVM-7@ZIF-8، فاکتورهای مختلفی همچون مقدار جاذب و زمان جذب بررسی شده‌اند. همچنین، گزینش پذیری خوب UVM-7@ZIF-8 نسبت به نفتالن (NA) بیانگر جذب در مراکز غیراشباع حول فلز Zn است. بر طبق نتایج به دست آمده، UVM-7@ZIF-8 بازده عالی و قابلیت بازیافت خوبی از خود برای حذف دی بنزوتیوفن تحت شرایط ملایم واکنش نشان داده است.

بخش تجربی

مواد اولیه و مشخصات دستگاهها

مواد اولیه مورد نیاز برای سنتز نانو جاذبها شامل، نیترات روی هگزا هیدرات ($Zn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$)، ۲- متیل ایمیدازول، N- بوتیل آمین، ستیل تری متیل آمونیوم برماید، تترا اتیل ارتوسیلیکات، تری اتانول آمین، ترکیب گوگردی دی بنزوتیوفن، همچنین نفتالن و نرمال اکتان، همگی از شرکت مرک آلمان خریداری شده‌اند.

روش‌های مختلف فیزیکی، شیمیایی و بیولوژیکی به منظور حذف ناخالصی‌های گوگردی از ترکیبات نفتی مورد بررسی قرار گرفته‌اند که شامل گوگردزدایی هیدروژنی (HDS)^۱، گوگردزدایی زیستی (BDS)^۲، گوگردزدایی جذبی (ADS)^۳، گوگردزدایی استخراجی (EDS)^۴ و گوگردزدایی اکسایشی (ODS)^۵ هستند [۳-۵]. از میان این روش‌های مختلف، فرآیند انتخابی ADS عمدتاً به دلیل مصرف انرژی و هزینه‌های کم و راندمان بالا به‌عنوان یک رویکرد مناسب برای گوگردزدایی مورد توجه قرار گرفته است [۶-۱۰]. برخلاف سایر تکنیک‌های سنتی مانند HDS و ODS، فرآیند ADS محدود به دما و فشار بالا نیست، همچنین فرآیند ADS قادر به جذب ترکیبات گوگردی آروماتیک به‌صورت انتخابی و در شرایط ملایم است؛ بنابراین در سال‌های اخیر تلاش‌های بسیاری برای ایجاد ترکیبات مختلف متخلخل، مانند سیلیکا و آلومینا، کربن فعال، گرافن و چارچوب‌های فلزی-آلی (MOFs)^۶ صورت گرفته است [۱۱ و ۱۲] که از بین جاذب‌های کارآمد، MOFها به‌علت ظرفیت جذب بالای آنها که ناشی از پایداری حرارتی و شیمیایی مناسب، موضع‌های فعال فلزی در چارچوب‌های کریستالی، حفره‌ها و کانال‌های منظم، مساحت سطح بالا، امکان طراحی ساختارهایی با ویژگی‌های شیمیایی و فیزیکی مورد نظر در طیف گسترده و همچنین سنتز آسان، بسیار مورد توجه قرار گرفته‌اند [۱۳ و ۱۴]. در مقایسه با دیگر چارچوب‌های فلزی-آلی، چارچوب‌های فلزی-آلی شبه زئولیتی (ZIFs)^۷ پایداری شیمیایی و گرمایی بهتری را از خود نشان می‌دهند [۱۵] که آنها را به‌عنوان گزینه مناسبی برای کاربردهای متنوع نظیر ذخیره گاز، جداسازی، کاتالیست، سنسور شیمیایی و غیره معرفی می‌شوند [۱۶]. به‌طور خاص، چارچوب ZIF-8 یکی از انواع ZIFها است که علاوه بر پایداری حرارتی و شیمیایی مناسب، به‌علت وجود موضع‌های فعال فلز روی و عامل اتصال‌دهنده ۲- متیل ایمیدازول و همچنین

1. Hydrodesulfurization

2. Biodesulfurization

3. Adsorption Desulfurization

4. Extractive Desulfurization

5. Oxidative Desulfurization

6. Metal-organic Frameworks

7. Zeolitic Imidazolate Frameworks

محتویات آن توسط قیف بوختر صاف و سپس توسط آب و اتانول با استفاده از سانتریفیوژ شسته شد. رسوب به دست آمده در آن خلا در دمای 120°C طی ۲۴ hr خشک گردید.

سنتر UVM-7

۶۴/۱ g تترا اتیل ارتو سیلیکات TEOS به همراه ۱۶۰/۹ g تری اتانول آمین در بشر تحت همزن مغناطیسی تا دمای 140°C حرارت داده و پس از تک فازی شدن محلول دما تا 90°C پایین آورده شد سپس ۲۸ g ستیل تری متیل آمونیوم برامید به محلول در حال همزدن اضافه شد بعد از یکنواخت شدن نمونه ۵۰۰ cc آب به آرامی به آن اضافه شد (رسوب سفید رنگ تشکیل شد). سپس به مدت ۴ hr در دمای محیط عملیات پیر سازی صورت گرفته و نمونه توسط قیف بوختر صاف گردید و رسوب حاصل با آب و استون شسته شد سپس در آن در دمای 70°C خشک شد. به منظور حذف قالب مصرفی از ساختار نمونه در کوره با دمای 600°C به مدت ۶ hr کلسینه شد [۱۹].

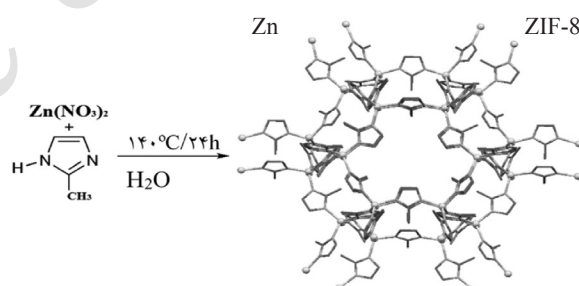
سنتر UVM-7@ZIF-8

برطبق روش سنتر شده در [۱۷]، ۴/۵۳ g نیترات روی به همراه $(\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O})$ ۲ g UVM-7 در ۴۵ cc آب دی یونیزه در بشر A حل شد. در بشر B مقدار ۵/۶۹ g ۲- متیل ایمیدازول در ۳۵ cc آب دی یونیزه در دمای 55°C تحت همزن مغناطیسی حل شد. سپس محلول بشر B به بشر A اضافه شد و تا رسیدن به pH ۱۰ قطره قطره به واکنش N- بوتیل آمین اضافه گردید. در نهایت کل مخلوط به اتوکلاو با حجم ۲۵۰ cc منتقل شده و به مدت ۲۴ hr در آن با دمای 120°C قرار داده شد. بعد از سرد شدن اتوکلاو در دمای محیط محتویات آن توسط قیف بوختر صاف و سپس توسط آب و اتانول با استفاده از سانتریفیوژ شسته شد. رسوب به دست آمده در آن خلا در دمای 100°C طی ۱۲ hr خشک گردید.

دستگاه‌هایی که در این تحقیق استفاده شد، شامل، دستگاه پتانسیومتر شرکت KEM مدل AT-500 به منظور تعیین مقدار سولفور در آزمون‌های انجام شده، دستگاه پراش پرتو ایکس (XRD) ساخت شرکت Bruker AXS-D8 در دو ناحیه (80° - 5°) و (10° - 0°)، آنالیز TGA برای بررسی پایداری گرمایی ساختار توسط دستگاه Du Pont 2000 تحت جریان گاز نیتروژن با سرعت $10^{\circ}\text{C}/\text{min}$ و آنالیز FT-IR برای تشخیص گروه‌های عاملی به وسیله دستگاه Perkin Elmer-Spectrum 65 در بازه 500 تا 4000 cm^{-1} گرفته شد.

روش سنتر ZIF-8

تهیه ZIF-8 با استفاده از روش ارائه شده توسط وانگ و همکارانش [۱۸] (روش هیدروترمال) انجام شد، شکل ۱ واکنش کلی سنتر ZIF-8 را نشان می‌دهد.



شکل ۱ شمای کلی واکنش سنتر ZIF-8

در این روش از حلال قطبی آب در اتوکلاو تحت فشار ایجاد شده در دمای 140°C استفاده شد. ۴/۵۳ g نیترات روی $(\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O})$ در ۳۷/۵ cc آب دی یونیزه در بشر A حل شد. در بشر B مقدار ۵/۶۹۳ g ۲- متیل ایمیدازول در ۳۷/۵ cc آب دی یونیزه در دمای 55°C تحت همزن مغناطیسی حل گردید. سپس محلول بشر B به A اضافه شد و تا رسیدن به pH ۱۰ قطره قطره به واکنش N- بوتیل آمین اضافه شد. در نهایت کل مخلوط به اتوکلاو با حجم ۱۵۰ cc منتقل و به مدت ۲۴ hr در آن با دمای 140°C قرار داده شد. بعد از سرد شدن اتوکلاو در دمای محیط

آزمایش‌های جذب در سیستم ناپیوسته

به منظور بررسی خواص جذبی نمونه‌های سنتز شده در آزمایش‌های ناپیوسته، ۵۰ cc محلول با غلظت مشخص، در بالن ۱۰۰ cc ریخته شد. برای هم زدن مخلوط و نیز کنترل دما، بالن در حمام روغن روی هیتراستیرر قرار داده شد. دمای جذب در تمامی آزمایشات در دمای محیط (۲۵°C) تنظیم گردید. سپس، مقدار مشخصی از جاذب به محلول اضافه شده و در فواصل زمانی نمونه‌گیری از محلول صورت گرفت. در نهایت میزان گوگرد باقی‌مانده در نمونه‌ها با استفاده از دستگاه پتانسیومتر، اندازه‌گیری گردید. زمانی که غلظت گوگرد در محلول با گذر زمان تغییری نکرده و تقریباً ثابت شود، فرآیند به حالت تعادل رسیده و متوقف می‌شود. در سیستم ناپیوسته اثر پارامترهای مقدار جاذب استفاده شده و زمان جذب همچنین گزینش‌پذیری جاذب نسبت به نفتالن مورد بررسی قرار گرفتند که در ادامه شرایط آزمایش‌ها توضیح داده خواهد شد.

بررسی مقدار جاذب بر جذب دی بنزوتیوفن

برای بررسی تأثیر میزان جاذب در فرآیند جذب، به بالن ۱۰۰ cc حاوی ۵۰ cc محلول دی بنزوتیوفن با غلظت ۱۰۰۰ ppm در طی ۱۲۰ min، مقادیر ۰/۲، ۰/۵، ۱/۰ و ۲/۰ از UVM-7، ZIF-8 و UVM-7@ZIF-8 اضافه شد، این آزمایش‌ها در دمای محیط و شرایط کاملاً مشابه انجام شد. با توجه به مقادیر ظرفیت جذب در جاذب‌های سنتز شده مقدار بهینه مشخص شد.

بررسی زمان در جذب دی بنزوتیوفن

برای بررسی تأثیر زمان در فرآیند جذب، ۱ g از جاذب‌های UVM-7، ZIF-8 و UVM-7@ZIF-8 به بالن‌های جدا منتقل شد سپس ۵۰ cc از محلول ۱۰۰۰ ppm دی بنزوتیوفن به بالن‌ها اضافه شد و در دمای محیط و شرایط کاملاً مشابه تحت همزن مغناطیسی همزده شدند، در فواصل زمانی نمونه‌گیری از محلول صورت گرفت و توسط دستگاه پتانسیومتر مقدار گوگرد موجود در محلول

اندازه‌گیری شد و با توجه به مقادیر به‌دست آمده مقادیر ظرفیت جذب گوگرد جاذب‌ها محاسبه شد.

بحث و نتایج

نانو جاذب UVM-7@ZIF-8 مطابق روش‌های ارائه شده در بخش تجربی سنتز شد. بررسی ویژگی‌های ساختاری و ریخت‌شناسی نانو جاذب UVM-7@ZIF-8 مطابق نتایج به‌دست آمده از تصاویر FE-SEM و آنالیزهای XRD و FT-IR به‌طور کامل در مرجع [۱۷] ذکر شده است. در مطالعه حاضر، عملکرد جاذب‌های سنتز شده به منظور بررسی جذب دی بنزوتیوفن توسط سیستم جذب ناپیوسته مورد آزمون قرار داده شدند که نتایج در ادامه آورده شده است. با توجه به نتایج آنالیز BET ارائه شده در [۱۷]، ایزوترم‌های جذب و واجذب N_2 در نمونه‌های UVM-7، ZIF-8 به ترتیب از نوع I و در نمونه UVM-7@ZIF-8، در P/P_0 بالا از نوع I و در P/P_0 پایین از نوع IV است. همچنین مساحت سطح BET آن‌ها به ترتیب ۸۹۶/۱۸، ۱۱۴۹/۹۲ و $۹۳۷/۲۳ \text{ m}^2/\text{g}$ و مجموع حجم حفرات به ترتیب ۱/۰۹، ۰/۶۵ و $۰/۶۳ \text{ cm}^3/\text{g}$ است. لازم به ذکر است که نانو هیبرید UVM-7@ZIF-8 دارای مساحت سطح مابین ZIF-8 و UVM-7 هستند. توجه به این نکته که این مقادیر در محدوده مواد اولیه به‌کار گرفته شده در سنتز نانو هیبریدهای بر پایه مزوپور سیلیکاتی بیانگر احتمال پرشدگی جزئی مزوپور و رشد کریستال‌های ZIF-8 روی سطح UVM-7 است. اندازه حفره نانو هیبرید سنتز شده به دلیل پرشدگی جزئی مزوپورها توسط ذرات ZIF-8 تا حدی کاهش می‌یابد، با این وجود نانو هیبرید سنتز شده دارای پیک‌های اندازه حفره هر دو ترکیب ZIF-8 و UVM-7 می‌باشد

تأثیر مقدار جرم جاذب بر کارایی حذف دی بنزوتیوفن (DBT)

مقدار جاذب فاکتور مهمی در فرآیند جذب سطحی است، چرا که تعیین‌کننده میزان جذب و نیز اقتصاد فرآیند است.

برای یافتن مقدار بهینه جاذب در فرآیند حذف دی بنزوتیوفن، آزمایش‌های جذب با مقادیر مختلف جاذب انجام شد. برای این منظور مقادیر ۰/۲ تا ۲ g از UVM-7، ZIF-8 و UVM-7@ZIF-8 استفاده شده است. همان‌طور که در جدول ۱ نشان داده شده است، افزایش میزان جاذب‌ها تا ۱ g منجر به حذف DBT از نرمال اکتان با راندمان ۶۱/۸٪، ۷۹/۷٪ و ۹۸/۴٪ به ترتیب برای UVM-7، ZIF-8 و UVM-7@ZIF-8 در ۵۰ cc دی بنزوتیوفن با غلظت اولیه ۱۰۰۰ ppm در طی ۱۲۰ min شده است. تحت شرایط واکنش مشابه، افزایش مقدار جاذب‌ها تا ۲ g، حذف گوگرد به‌طور قابل توجهی افزایش نمی‌یابد. از این رو، مقدار ۱ g به‌عنوان مناسب‌ترین مقدار جاذب‌های آماده شده در تمام آزمایش‌های حذف انتخاب شده است.

جدول ۱ تاثیر مقدار جرم جاذب بر کارایی حذف دی بنزوتیوفن (DBT)

به منظور تعیین ظرفیت جذب که بیانگر کارایی جاذب بوده و معیاری برای مقایسه عملکرد جاذب‌هاست، ظرفیت جذب جاذب، از اختلاف میزان اولیه و نهایی گوگرد در محلول (یا همان میزان گوگرد جذب شده توسط جاذب) بر مقدار جاذب استفاده شده، مطابق با رابطه ۱ محاسبه می‌شود [۲۰].

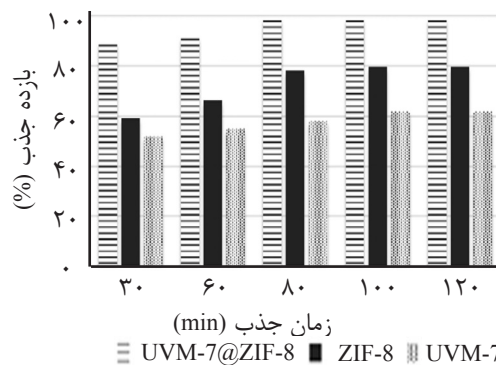
$$q_t = (C_0 V_0 - C_t V_t) / m \quad (1)$$

که در آن، q_t ظرفیت جذب جاذب در هر لحظه C_0 ، (mg/g) غلظت اولیه گوگرد در محلول V_0 ، (mL) حجم اولیه محلول C_t ، (mg/L) غلظت گوگرد در محلول در هر لحظه V_t ، (mL) حجم محلول در هر لحظه m و (g) جرم جاذب هستند. ظرفیت جذب گوگرد UVM-7، ZIF-8 و UVM-7@ZIF-8 به ترتیب ۹۰/۸، ۱۱۵/۸ و ۲۹۹/۲ mgS/g به‌دست آمد.

ظرفیت جذب گوگرد (%)			مقدار جاذب (gr)
UVM-7@ZIF-8	UVM-7	ZIF-8	
۷۶/۴۵	۲۴/۸۰	۳۹/۴۸	۰/۲
۹۱/۲۷	۴۷/۶۱	۶۹/۱۲	۰/۵
۹۸/۴۱	۶۱/۸۲	۷۹/۷۳	۱/۰
۹۸/۵۴	۶۲/۴۸	۷۹/۹۷	۲/۰

تاثیر زمان بر عملکرد جذب DBT

برای مقایسه بازده جذب DBT روی جاذب‌های

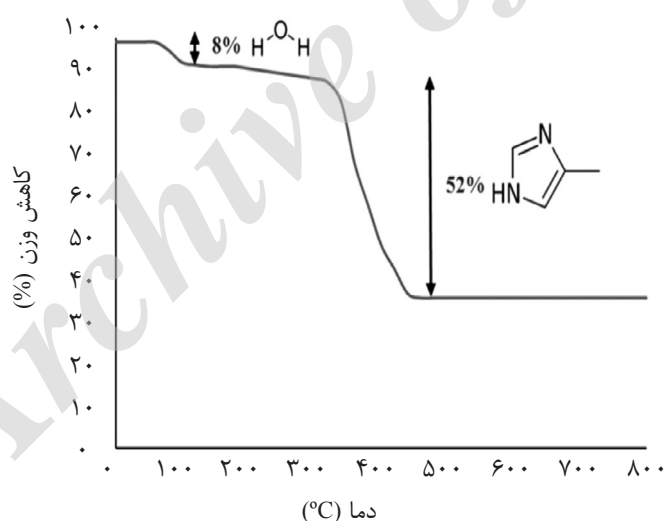


شکل ۲ بازده جذب DBT روی جاذب‌های UVM-7، ZIF-8 و UVM-7@ZIF-8

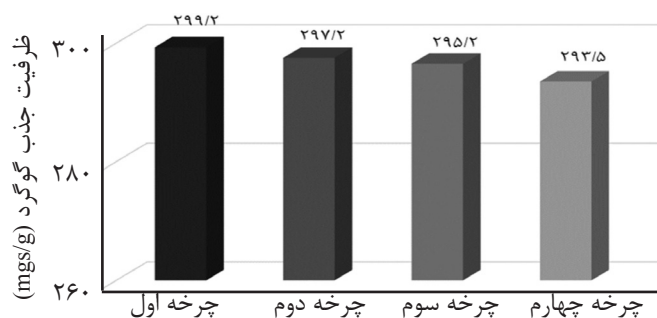
ارزیابی عملکرد بازیافت جاذب UVM-7@ZIF-8

۵۲٪ در مرحله دوم (حدود 350°C) به حذف محتوای آلی، یعنی عامل اتصال دهنده ۲- متیل ایمیدازول در ساختار ZIF-8 مربوط است. همان طور که در شکل ۳ نشان داده شده است، هیبرید دارای پایداری حرارتی خوب زیر دمای 350°C است. در این کار بازیافت هیبرید تحت جریان N_2 در دمای 150°C به مدت ۳ hr و سپس در آن خلا در دمای 100°C به مدت ۳ hr صورت گرفت که در این دما کاهش وزن چشم گیری مشاهده نشده و جاذب پایدار مانده است. برای بررسی عملکرد بازیافت جاذب، چرخه واکنش جذب طی چهار مرحله تکرار شد که نتایج در شکل ۴ آورده شده است و ظرفیت گوگرد پس از چهار دوره واکنش حدودا $293/5 \text{ mgS/g}$ به دست آمد که نشان دهنده پایداری و قابل بازیافت بودن جاذب سنتز شده است.

با توجه به حفاظت از محیط زیست و هزینه های عملیاتی، بازدهی هیبریدها برای جذب ترکیب گوگردی مجدد، مورد بررسی قرار گرفت. همانطور که انتظار می رفت، هیبریدها چندین بار قبل از اینکه به طور کامل غیرفعال شوند، قابل بازیافت هستند. آنالیز تجزیه گرما وزنی، به منظور مطالعه پایداری حرارتی جاذب استفاده شده است، منحنی بر طبق محدوده های کاهش وزن، به نواحی مختلفی تقسیم شده است. برای بهینه سازی دمای بازیافت، تجزیه گرما- وزنی (TGA) بر روی جاذب UVM-7@ZIF-8 انجام شد. همان طور که در شکل ۳ نشان داده شده است، کاهش وزن حدود ۸٪ در مرحله اول به طور عمده مربوط به از دست دادن رطوبت یا حلال موجود در ساختار متخلخل جاذب است (حدود 100°C) و همچنین کاهش وزن حدود



شکل ۳ منحنی TGA مربوط به UVM-7@ZIF-8 [۱۷]



شکل ۴ عملکرد بازیافت جاذب UVM-7@ZIF-8

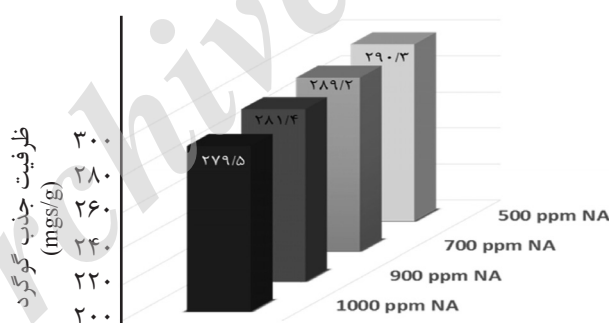
آزمون‌های گزینش پذیری

برای ارزیابی گزینش پذیری جاذب نسبت به DBT، غلظت‌های مختلف ترکیب آروماتیک نفتالن در محدوده ۵۰۰ تا ۱۰۰۰ ppm به حلال نرمال اکتان تحت شرایط بهینه جذب اضافه شده است. نتایج نشان‌دهنده کاهش جزئی (حدود ۲/۵٪) در ظرفیت جذب گوگرد جاذب با افزودن NA بوده است (شکل ۵). این نتایج بیانگر این موضوع است که برهم‌کنش‌های $\pi-\pi$ بین عامل‌های اتصال‌دهنده آلی جاذب و حلقه آروماتیک DBT مسئول فرآیند جذب نیستند و بخش عمده جذب توسط موضع‌های غیراشباع حول مرکز فلز Zn صورت می‌گیرد.

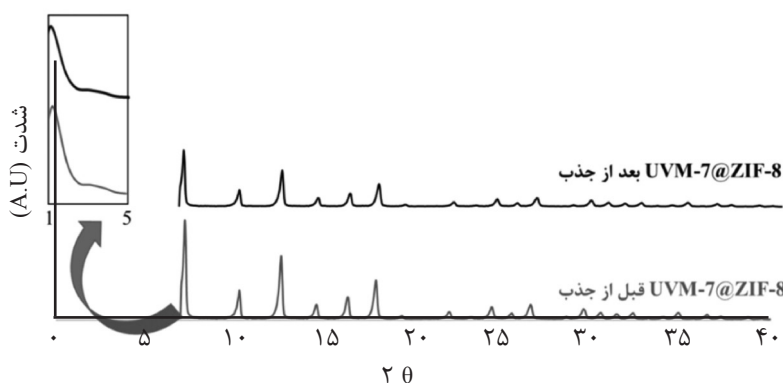
مکانیسم جذب

DBT جذب شده را نمی‌توان تنها با شستشو توسط

نرمال اکتان، از جاذب حذف کرد، روند بازسازی نیاز به بازیافت با درجه حرارت بالا و عبور گاز نیتروژن از روی جاذب دارد. این مشاهده با نتایج برهم‌کنش‌های قوی بین جاذب و DBT سازگار است. برای بررسی بیشتر مکانیسم جذب از نمونه‌ها پس از قرار گرفتن در معرض DBT، آنالیزهای XRD و FT-IR گرفته شد. شکل ۶، الگوی‌های XRD نمونه‌ها قبل و بعد از قرار گرفتن در معرض DBT را نشان می‌دهد. همان‌طور که مشخص است، الگوهای XRD نمونه‌ها، پس از استفاده از آن‌ها تقریباً تغییری نکردند که نشان‌دهنده ساختار محافظت شده جاذب با توجه به جذب فیزیکی DBT است و کاهش نسبی مشاهده شده در شدت پیک‌ها در نمونه‌ها پس از جذب، وقوع برهم‌کنش‌های شیمیایی با سهم کمتر در مکانیسم جذب DBT را نشان می‌دهد.



شکل ۵ ظرفیت جذب DBT در حضور غلظت‌های مختلف ترکیب آروماتیک نفتالن

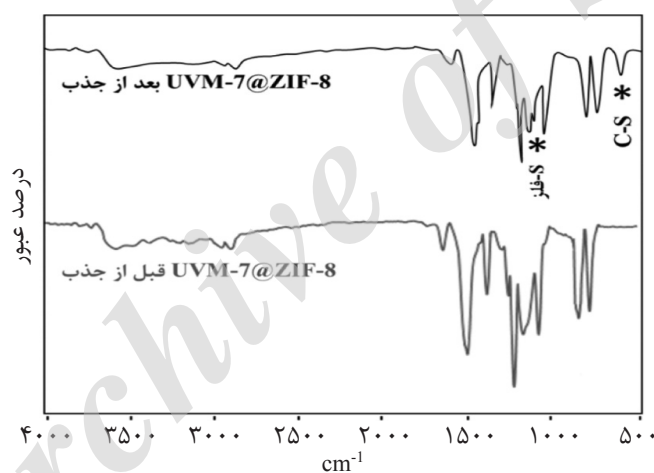


شکل ۶ الگوهای XRD مربوط به نمونه UVM-7@ZIF-8 قبل و بعد از جذب DBT

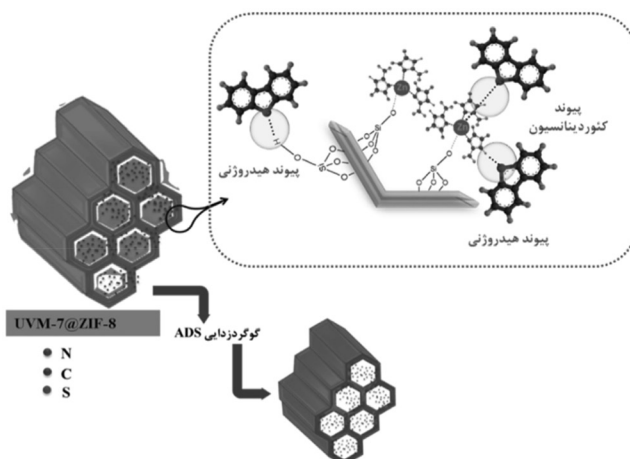
به دام افتادن ترکیب گوگردی در ساختار دوحفره‌ای جاذب هیبریدی UVM-7@ZIF-8 [۱۷] مکانیسم پیشنهادی براساس دو نوع برهم‌کنش کئوردینانسی و هیدروژنی برای حذف DBT با استفاده از UVM-7@ZIF-8 در شکل ۸ نشان داده شده است. برهم‌کنش کئوردینانسی نشان داده شده در شکل ۸ مابین اتم گوگرد در ترکیب دی بنزوتیوفن و موضع‌های فلزی Zn در جاذب رخ می‌دهد. این درحالی است که برهم‌کنش‌های هیدروژنی شامل تعامل‌های اتم گوگرد در ترکیب دی بنزوتیوفن و هیدروژن‌های گروه هیدروکسیل در ساختار سیلیکاتی و هیدروژن‌های ایمیدازول در ساختار ZIF-8 است.

به منظور بررسی بیشتر نتایج FT-IR قبل و بعد از جذب DBT در شکل ۷ آورده شده است. پیک‌های جدید ارتعاشی کششی M-S که در ناحیه حدود 1110 cm^{-1} پس از جذب ظاهر شدند [۲۱]، نشان دهنده برهم‌کنش‌های فلزات غیر اشباع با مولکول‌های DBT از طریق جفت الکترون تنها بر روی اتم گوگرد است [۲۲]. همچنین پیک ارتعاشی C-S در طول موج‌های حدود 700 cm^{-1} حضور مولکول‌های DBT را پس از جذب نشان می‌دهد.

براساس نتایج به‌دست آمده از بازیافت جاذب و عدم حضور برهم‌کنش‌های شیمیایی $\pi-\pi$ با توجه به گزینش‌پذیری جاذب نسبت به نفتالن و بررسی طیف‌های FT-IR بعد از جذب و همچنین احتمال



شکل ۷ طیف‌های FT-IR مربوط به UVM-7@ZIF-8 قبل و بعد از جذب DBT



شکل ۸ نمای شماتیک از مکانیسم پیشنهادی برای حذف DBT با استفاده از UVM-7@ZIF-8

نتیجه‌گیری

در مکانیسم جذب توسط UVM-7@ZIF-8 ذکر شده است. باز یافت ۹۶/۵٪ در جذب دی بنزوتیوفن برای UVM-7@ZIF-8 نشان‌دهنده پایداری ساختاری و قابلیت باز یافت این ترکیب است. طبق این نتایج، نانو هیبرید سنتز شده، جاذب خوبی برای حذف دی بنزوتیوفن قلمداد می‌شود.

علائم و نشانه‌ها

C_0 : غلظت اولیه گوگرد در محلول (mg/L)

C_t : غلظت گوگرد در محلول در هر لحظه (mg/L)

DBT : دی بنزوتیوفن

M : جرم جاذب (g)

NA : نفتالن

q_t : ظرفیت جذب جاذب در هر لحظه (mg/g)

V_0 : حجم اولیه محلول (mL)

V_t : حجم محلول در هر لحظه (mL)

هیبرید UVM-7@ZIF-8 سنتز شده به روش هیدروترمال برای جذب ترکیب گوگردی دی بنزوتیوفن در سیستم جذب ناپیوسته مورد استفاده قرار گرفت. براساس نتایج به دست آمده، UVM-7@ZIF-8 دارای بالاترین ظرفیت برای دی بنزوتیوفن (۲۹۹/۲ mg S/g) در مقایسه با نمونه‌های ZIF-8 (۱۱۵/۸ mg S/g) و UVM-7 (۹۰/۸ mg S/g) است. براین اساس ترکیبی از ZIF-8 با ساختار مزوپور مبتنی بر سیلیکات UVM-7 باعث افزایش ظرفیت جذب گوگرد می‌شود، زیرا علاوه بر حضور موضع‌های فعال Zn، به علت ساختار مزوپور سیلیکاتی UVM-7 اندازه حفره‌های ایجاد شده تغییر می‌کند و به طور مشخص به دلیل ساختار دو حفره‌ای UVM-7، تعامل ترکیب گوگردی و هیبرید بهبود یافته است. در جذب دی بنزوتیوفن، تعامل قوی بین فلز و گوگرد و پیوند هیدروژنی مشاهده می‌شود که عامل اصلی

مراجع

- [1]. Zhang L., Lin X., Wang J., Jiang F., Wei L., Chen G. and Xiaodi H., "Effects of lead and mercury on sulfate-reducing bacterial activity in a biological process for flue gas desulfurization wastewater treatment," *Sci. Rep.*, Vol. 6, p. 30455, 2016.
- [2]. Wang M., Liu W., Hou M., Li Q., Han Y., Liu G., Haifeng L., Xiao L., Xuebin Ch. and Minghui Zh., "Removal of polychlorinated naphthalenes by desulfurization and emissions of polychlorinated naphthalenes from sintering plant," *Sci. Rep.*, Vol. 6, p. 2644, 2016.
- [3]. Tang W., Gu J., Huang H., Liu D. and Zhong C., "Metal-organic frameworks for highly efficient adsorption of dibenzothiophene from liquid fuels," *AIChE J.*, Vol. 62, No. 12, pp. 4491-4496, 2016.
- [4]. Ania CO. and Bandosz T. J., "Importance of structural and chemical heterogeneity of activated carbon surfaces for adsorption of dibenzothiophene," *Langmuir*, Vol. 21, No. 17, pp. 7752-7759, 2005.
- [5]. Zhu W., Wu P., Chao Y., Li H., Zou F., Xun S., Fengxia Zh. and Zhen Zh., "A novel reaction-controlled foam-type polyoxometalate catalyst for deep oxidative desulfurization of fuels," *Ind. Eng. Chem. Res.*, Vol. 52, No. 49, pp. 17399-17406, 2013.
- [6]. Rivoira L., Juárez J., Falcón H., Costa MG., Anunziata O. and Beltramone A., "Vanadium and titanium oxide supported on mesoporous CMK-3 as new catalysts for oxidative desulfurization," *Catal. Today*, Vol. 282, pp. 123-132, 2017.
- [7]. Kim J., McNamara N. D. and Hicks JC., "Catalytic activity and stability of carbon supported V oxides and car-

- bides synthesized via pyrolysis of MIL-47 (V)*, Appl. Catal., A, Vol. 517, pp. 141-150, 2016.
- [8]. Ullah R., Bai P., Wu P., Liu B., Subhan F. and Yan Z., "Cation-anion double hydrolysis derived mesoporous mixed oxides for reactive adsorption desulfurization," Microporous Mesoporous Mater., Vol. 238, pp. 36-45, 2017.
- [9]. Tang M., Zhou L., Du M., Lyu Z., Wen X-D., Li X. and Hui G., "A novel reactive adsorption desulfurization Ni/MnO adsorbent and its hydrodesulfurization ability compared with Ni/ZnO," Catal. Commun., Vol. 61, pp. 37-40, 2015.
- [10]. Van de Voorde B., Munn A. S., Guillou N., Millange F., De Vos D. E. and Walton R. I., "Adsorption of N/S heterocycles in the flexible metal-organic framework MIL-53 (Fe III) studied by in situ energy dispersive X-ray diffraction," Phys. Chem. Chem. Phys., Vol. 15, No. 22, pp. 8606-8615, 2013.
- [11]. Tuxen A., Kibsgaard J., Gøbel H., Lægsgaard E., Topsøe H., Lauritsen J. V. and Flemming B., "Size threshold in the dibenzothiophene adsorption on MoS₂ nanoclusters," ACS Nano, Vol. 4, No. 8, pp. 4677-4682, 2010.
- [12]. Granadeiro C. M., Nogueira L. S., Julião D., Mirante F., Ananias D., Balula S. S. and Luís C. S., "Influence of a porous MOF support on the catalytic performance of Eu-polyoxometalate based materials: desulfurization of a model diesel," Catal. Sci. Technol., Vol. 6, No. 5, pp. 1515-1522, 2016.
- [13]. Li J. R., Sculley J. and Zhou H. C., "Metal-organic frameworks for separations," Chem. Rev., Vol. 112, No. 2, pp. 869-932, 2011.
- [14]. Cychosz K. A., Wong-Foy A. G. and Matzger A. J., "Liquid phase adsorption by microporous coordination polymers: removal of organosulfur compounds," J. Amer. Chem. Soc., Vol. 130, No. 22, pp. 6938-6939, 2008.
- [15]. Pan Y., Liu Y., Zeng G., Zhao L. and Lai Z., "Rapid synthesis of zeolitic imidazolate framework-8 (ZIF-8) nanocrystals in an aqueous system," Chem. Commun., Vol. 47, No. 7, pp. 2071-2073, 2011.
- [16]. Bao Q., Lou Y., Xing T. and Chen J., "Rapid synthesis of zeolitic imidazolate framework-8 (ZIF-8) in aqueous solution via microwave irradiation," Inorg. Chem. Commun., Vol. 37, pp. 170-173, 2013.
- [17]. Saeedirad R., Ganjali S. T., Bazmi M. and Rashidi A., "Effective mesoporous silica-ZIF-8 nano-adsorbents for adsorptive desulfurization of gas stream," J. Taiwan Inst. Chem. Eng., Vol. 82, pp. 10-22, 2018.
- [18]. Wang S., Fan Y. and Jia X., "Sodium dodecyl sulfate-assisted synthesis of hierarchically porous ZIF-8 particles for removing mercaptan from gasoline," Chem. Eng. J., Vol. 256, pp. 14-22, 2014.
- [19]. Abdouss M., Hazrati N., Beigi A. A. M., Vahid A. and Mohammadalizadeh A., "Effect of the structure of the support and the aminosilane type on the adsorption of H₂S from model gas," RSC Adv., Vol. 4, No. 12, pp. 6337-6345, 2014.
- [20]. Jeon C. and Park KH., "Adsorption and desorption characteristics of mercury (II) ions using aminated chitosan bead," Water Res., Vol. 39, No. 16, pp. 3938-3944, 2005.
- [21]. Roy P. and Srivastava S. K., "Hydrothermal growth of CuS nanowires from Cu-dithioamide, a novel single-source precursor," Cryst. Growth Des., Vol. 6, No. 8, pp. 1921-1926, 2006.
- [22]. Wu L., Xiao J., Wu Y., Xian S., Miao G., Wang H. and Zhong L., "A combined experimental/computational study on the adsorption of organosulfur compounds over metal-organic frameworks from fuels," Langmuir, Vol. 30, No. 4, pp. 1080-1088, 2014.