

key words

Metal-Organic Frameworks

Optical Nanosensor

Trifluoralin

Ultrasonic Synthesis

Fluorescence Response

Synthesis of Zirconium-Based Coordination Polymer Luminescence Nanosensor for Detection of Trifluralin Herbicide

Ameneh Porgham Daryasari*

Department of Chemistry, Lahijan Branch, Islamic Azad University, Lahijan, Iran.

Abstract

Research Subject: Optical sensors based on porous coordination polymers or metal-organic frameworks (MOF) with luminescent properties with high sensitivity and selectivity are considered as important identification tools in chemical and environmental research. Today, pesticides/herbicides are widely used in order to protect the widely used food resources of human society against pests and to preserve the richness of arable land against weeds and unnecessary things in industries. Agriculture is considered. A large or chronic amount of these compounds can cause high levels of toxicity in humans, animals and plants and endanger the lives of organisms. Therefore, the identification of this group of compounds is of great importance.

Research Approach: In this study, metal-organic framework UiO-66-NH₂ fluorescence nanosensor (1) was synthesized to identify the herbicide Trifluralin (TFA) by ultrasonic method. The properties of nanosensor 1 were identified by X-ray powder diffraction analysis, infrared Fourier transform, thermal analysis, photoluminescence spectra, ultraviolet-visible spectrophotometry, and scanning electron microscopy. The blue emission of compound 1 caused by n- π^* electron transfers of 2-aminoterephthalic acid ligand was investigated to identify TFA. The experimental results show that the blue fluorescence emission of nanosensor 1 is turned off in the presence of TFA molecule and the gradual increase in its concentration.

Main Results: Nanosensor 1 is associated with fast, stable, selectable response and high sensitivity in determining TFA. Considering the good linear correlation of the fluorescence response of nanosensor 1 to TFA concentration in the range of 10 to 100 μ M and the lowest detection limit (LOD) equal to 2.32 μ M, it indicates the reliability and practicality of the synthetic nanosensor in identifying TFA herbicide.

*To whom correspondence should be addressed:
dr.porgham54@gmail.com

سنتر نانوحسگر لومینسانسی پلیمر کوئوردیناسیونی بر پایه زیرکونیوم برای
شناسایی علف کش تری فلورالین

آمنه پرغم دریاسری*

گروه شیمی، واحد لاهیجان، دانشگاه آزاد اسلامی، لاهیجان، ایران.

چکیده

موضوع تحقیق: حسگرهای نوری بر پایه پلیمرهای کوئوردیناسیونی متخلخل یا چارچوب‌های فلز-آلی (MOF) با ویژگی لومینسانسی با حساسیت و گزینش پذیری بالا به عنوان ابزارهای شناسایی مهم در تحقیقات شیمیایی و زیست محیطی به حساب می آیند. امروزه آفت کش ها/ علف کش ها به دلیل کاربردهای گسترده به منظور محافظت از منابع غذایی پر کاربرد جامعه بشری در برابر آفات و حفظ غنی بودن زمین های قابل کشت در برابر علف های هرز و موارد غیر ضروری در صنایع کشاورزی مورد توجه قرار گرفته می شوند. مقدار زیاد یا مزمن این ترکیبات می تواند سطوح بالایی از سمیت را در انسان، حیوانات و گیاهان ایجاد کرده و زندگی موجودات را به خطر اندازد. از این رو، شناسایی این دسته از ترکیبات از اهمیت بالایی برخوردار است.

روش تحقیق: در این مطالعه نانوحسگر فلورسانسی چارچوب فلز-آلی UiO- NH_2 -۶۶ (۱) برای شناسایی علف کش تری فلورالین (TFA) با روش فراصوت سنتز شد. ویژگی های نانوحسگر ۱ به وسیله آزمون های پراش پرتوی ایکس پودری، طیف سنجی فرو سرخ تبدیل فوریه، گرما وزن سنجی، طیف سنجی فتولومینسانس، طیف سنجی فرابنفش-مرئی و میکروسکوپ الکترونی پویشی شناسایی شد. نشر آبی ترکیب ۱ ناشی از انتقالات الکترونی $n-\pi^*$ لیگاند ۲-آمینوترتالیک اسید برای شناسایی TFA مورد بررسی قرار گرفت. نتایج تجربی نشان می دهد نشر فلورسانس آبی نانوحسگر ۱ در حضور مولکول TFA و افزایش تدریجی غلظت آن، خاموش می شود.

نتایج اصلی: نانوحسگر ۱ در تعیین TFA با پاسخ سریع، پایدار، گزینش پذیری و حساسیت بالایی همراه است. با توجه به همبستگی خطی خوب پاسخ فلورسانس نانوحسگر ۱ به غلظت TFA در محدوده $10 \mu\text{M}$ تا $100 \mu\text{M}$ و کم ترین حد تشخیص (LOD) برابر $2/32 \mu\text{M}$ ، نشان دهنده قابل اطمینان و کاربردی بودن نانوحسگر سنتزی در شناسایی علف کش TFA است.

کلمات کلیدی

چارچوب های فلز-آلی

نانوحسگر نوری

تری فلورالین

سنتز فراصوت

پاسخ فلورسانس

*مسئول مکاتبات:

dr.porgham54@gmail.com

۱ مقدمه

استفاده گسترده از آفت کش‌ها عامل هشداردهنده آلودگی محیط زیست بوده است. باوجود داشتن اثرات مفید فراوان در حفاظت از محصولات برای عملکرد بهتر در برابر انواع مختلف جوندگان، آفات، علف‌های هرز و غیره، این مواد شیمیایی تمایل دارند برای مدت طولانی در محیط باقی بمانند [۱-۳]. رواناب و شسته شدن از مزارع کشاورزی به بدنه‌های آبی نقش مهمی در انتقال آن از محیط به موجودات زنده دارد. بنابراین شناسایی و حذف این دسته از ترکیبات یک حوزه تحقیقاتی حیاتی است [۴و۵].

ترکیب تری‌فلورالین (Trifluralin) یا ترفلان (TFA)، علف کش نیتروآروماتیک ارزان و مؤثر است که به‌طور گسترده در برداشت گیاهان مختلف مانند سویا، پنبه و بادام زمینی استفاده می‌شود [۶]. TFA به‌عنوان علف کش برای موجودات آبی و انسان تهدید زیستی محسوب می‌شود. سمیت حاد این علف کش ناشی از جذب در بدن انسان شامل تغییرات در خون و آسیب‌های بافت‌های پوست، بافت چربی، غده فوق کلیوی، کبد و کلیه است. از این رو شناسایی این نوع از ترکیبات اهمیت خاصی را به دنبال دارد [۷و۸].

در حال حاضر، روش‌های شناسایی مرسوم مختلفی برای شناسایی کمی TFA شامل روش‌های الکتروشیمیایی، سوانگاری مایع با کارایی بالا، سوانگاری گازی، طیف‌سنجی جذب اتمی، طیف‌سنجی جرمی، الکتروفورز مویری و فلورسانس مورد استفاده قرار می‌گیرد [۹-۱۱]. با این وجود، این رویکردها هنوز دارای چندین اشکال و محدودیت هستند، که اغلب نیازمند روش‌های پیچیده آماده‌سازی نمونه و استفاده از ابزار دقیق پیشرفته است. در مقایسه روش‌های شناسایی، فلورسانس مزایایی از جمله حساسیت بالا، روش‌های کاربر پسند، قابلیت اطمینان عالی را ارائه می‌دهد. امروزه شناسایی فلورسانسی به یک موضوع برجسته در زمینه تحقیقات تجزیه‌ای تبدیل شده است که ناشی از تشدید نگرانی‌های مربوط به سلامت محیطی و انسان است [۱۲و۱۳].

استفاده از نانومواد به‌عنوان حسگرهای شناسایی این ترکیبات مضر شناخته شده است. توسعه فناوری نانو دریچه‌های فرصت را برای توسعه فنون جدید برای شناسایی ترکیبات سمی مانند TFA باز کرده است. همچنین، تابش امواج فراصوت بر خواص نانو ذرات از جمله اندازه و مورفولوژی تأثیر گذار بوده و از جمله روش‌های مناسب و زیست سازگار در سنتز نانوترکیبات معدنی است [۱۴و۱۵]. نانومواد مانند نانولوله‌های کربنی، نقاط کوانتومی، پلیمرهای مولکولی، پروتئین فلورسنت و پلیمرهای کوئوردیناسیونی متخلخل با چارچوب‌های فلز-آلی (Metal - Organic Frameworks (MOFs))

امکان تشخیص طیف وسیعی از ترکیبات سمی را بر اساس اصول زیستی، نوری و الکتروشیمیایی فراهم می‌کنند [۱۶-۱۹]. در این میان، MOFها به دلیل تنوع ساختاری بسیار مورد توجه قرار گرفته‌اند. با توجه به تنوع گسترده لیگاندهای اتصال دهنده، گرہ‌های فلزی و توپولوژی‌ها، MOFها را می‌توان به گونه‌ای طراحی کرد که دارای ویژگی‌های ذاتی ساختاری و فیزیکی مانند تخلخل قابل تنظیم، سطح بالا، ظرفیت جذب عالی و خاصیت مغناطیسی و لومینسانس باشد [۲۰-۲۳]. چارچوب‌های منحصر به فرد از دسته پلیمرهای کوئوردیناسیونی متخلخل دارای خاصیت لومینسانسی که به آن‌ها LMOF (Luminescent Metal - Organic Frameworks) گفته می‌شود، در سال‌های اخیر به دلیل ویژگی‌های فتوفیزیکی گسترده و پتانسیل بسیار بالا برای کاربردهای شناسایی ترکیبات مختلف، توجه زیادی را به خود جلب کرده‌اند. با توجه به درجه قابل توجهی از دقت در کنترل ساختار با استفاده از طیف گسترده‌ای از لیگاندهای آلی و خوشه‌های فلزی، LMOFها برای کاربردهای متعدد شناسایی لومینسانسی بسیار امیدوارکننده است [۲۴-۲۷].

در این مطالعه، سنتز نانوحسگر لومینسانسی چارچوب فلز-آلی از فلز زیرکونیوم، UiO-66-NH_2 ، (۱) با استفاده از روش فراصوت با رویکرد پایین به بالا با ویژگی لومینسانسی مبتنی بر نشر لیگاند ۲-آمینوترفتالیک اسید (۲- $\text{Aminoterephthalic Acid}$) (ATA) برای شناسایی علف کش TFA مورد استفاده قرار گرفت. علاوه بر این، نشر فلورسانسی نانوحسگر ۱ در حضور TFA خاموش شده و توانایی بالایی در شناسایی سریع ماده تحلیل‌شونده مورد نظر از خود نشان می‌دهد. همچنین، نانوحسگر ۱ می‌تواند به‌عنوان یک حسگر فلورسانسی مناسب برای شناسایی TFA در حضور مداخله کننده از سایر علف کش‌ها و ترکیبات نیترو مورد استفاده قرار گیرد که گزینش پذیری مناسبی را نشان می‌دهد.

۲ بخش تجربی

۲-۱ مواد، دستگاه‌ها و روش‌ها

در این کار، تمام مواد شیمیایی و حلال‌ها به صورت تجاری از شرکت سیگما آلدریج تهیه شده است. طیف‌های ارتعاشی از طریق دستگاه طیف‌سنج فروسرخ تبدیل فوری (FT-IR) مدل Bruker VERTEX ۷۰ در محدوده عدد موج $4000 - 400 \text{ cm}^{-1}$ با استفاده از قرص KBr ثبت شدند. پراش اشعه ایکس مدل Advance Bruker D8 (پودری، Powder X-ray Diffraction)، (PXRD) در محدوده 2θ برابر $5 - 50^\circ$ درجه استفاده شد. تصاویر میکروسکوپ الکترونی پویشی (SEM) بر روی

تحت تابش برانگیختگی با طول موج ۳۴۰ نانومتر به دست آمد. این فرایند برای هر نمونه سه بار تکرار شد.

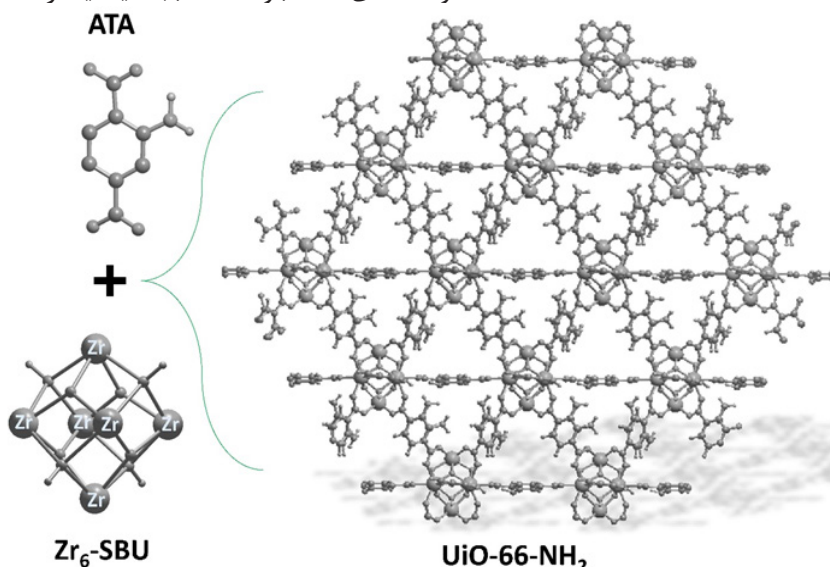
۲-۴ بررسی گزینش پذیری نانوحسگر ۱ نسبت به ترکیب TFA

به منظور اثر مداخله کنندگی سایر علفکش‌ها و گونه‌های نیتروآروماتیک دیگر به ترتیب از مداخله کننده‌های مختلف نظیر آلاکلر (Alachlor)، کلرتال‌دی‌متیل (Chlorthal-dimethyl)، دیورون (dimethyl ۳،۴-Dichlorophenyl)، کلرپروپام (Chlorpropham)، نیترواتان (Nitroethane)، نیتروبنزن (Nitrobenzene) و دی‌نیترو بنزن (Dinitrobenzene) روی نانوحسگر ۱ در هنگام شناسایی TFA استفاده شد. برای انجام فرایند، ۱۰ میلی گرم نانوحسگر ۱ در ۱۰ میلی لیتر آب تحت امواج فراصوت پراکنده شد. در ادامه، به نمونه‌هایی از تعلیقی به دست آمده (۱ میلی گرم در میلی لیتر)، ۱ میلی لیتری از یون‌های مختلف با غلظت ۸۰ میکرومولار به طور جداگانه اضافه شد. پس از مدت ۱۵ دقیقه در دمای اتاق برای بررسی اثرگذاری گونه‌ها، طیف‌های نشری نانوحسگر ۱ با استفاده از دستگاه فوتولومینسانس ثبت شدند.

۳ نتایج و بحث

۳-۱ معرفی ساختاری چارچوب فلز آلی -UiO-۶۶-NH₂ و شناسایی آن به عنوان نانوحسگر ۱

چارچوب فلز-آلی -UiO-۶۶-NH₂ (نانوحسگر ۱) شامل خوشه (Cluster) هشت وجهی Zr₆O₄(OH)₄ به عنوان واحد سازنده ثانویه (Secondary Building Units, SBUs) است که در آن یون‌های Zr به طور متناوب توسط واحدهای μ³-OH و μ³-O به یکدیگر متصل می‌شوند.



شکل ۱ طرح‌واره واحدهای سازنده ساختار متخلخل UiO-۶۶-NH₂ از لیگاند ATA و Zr₆-SBU
Figure 1 Schematic of the constituent units of the UiO-66-NH₂ porous structure of ATA ligand and Zr₆-SBU

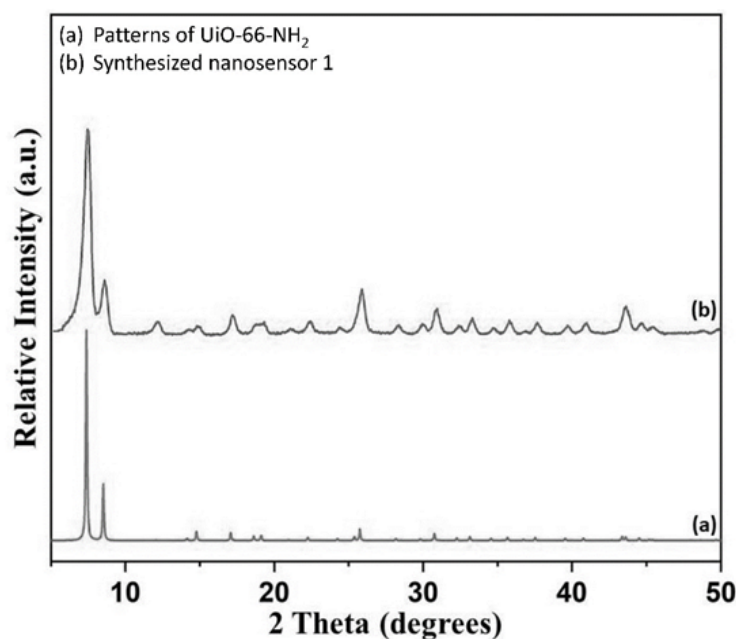
دستگاه هیتاچی مدل S-۴۸۰۰ به دست آمد. تحلیل گرمایزن سنجی (Thermogravimetric Analysis, TGA) ترکیب با استفاده از دستگاه وزن سنجی حرارتی مدل Q۵۰۰ تحت اتمسفر N₂ با سرعت گرمایش ۵۰ min/°C از ۴۰ تا ۸۰۰ درجه سانتی گراد تعیین شد. طیف‌های نشر لومینسانس به وسیله طیف‌سنج فوتولومینسانس (Photoluminescence, PL) مدل Agilent Cary ۵۰۰۰ ثبت شد. طیف جذبی با استفاده از طیف‌سنج فرابنفش - مرئی مدل Shimadzu ۲۵۵۰ ثبت شد.

۲-۲ سنتز نانوحسگر ۱ با استفاده از روش فراصوت

نانوحسگر ۱ با استفاده از روش فراصوت سنتز شد. در این روش، ZrCl₄ (۰/۰۷۴ گرم، ۰/۳۲ میلی مول) در ۲۰ میلی لیتر دی‌متیل فراماید (DMF) و سپس با افزودن ATA (۰/۰۷۲ گرم، ۰/۴ میلی مول) حل شد. محلول تهیه شده تحت امواج فراصوت در دمای ۵۰ درجه سانتی گراد به مدت ۳۰ دقیقه قرار گرفته شد. رسوب زرد به دست آمده توسط سانتریفیوژ با دور ۵۰۰۰ به مدت ۱۰ دقیقه جمع‌آوری و سه بار با متانول شسته شده و در دمای ۵۰ درجه سانتی گراد به مدت ۱۵ ساعت خشک شد [۲۵].

۳-۲ فرایند خاموشی نشر لومینسانس نانوحسگر ۱ برای شناسایی TFA

برای انجام فرایند شناسایی TFA استفاده از سکوی نانوحسگر ۱، ۱۰ میلی گرم نانوحسگر ۱ در ۱۰ میلی لیتر آب تحت امواج فراصوت به مدت ۵ دقیقه پراکنده (دیسپرس) کرده تا به صورت تعلیقی تهیه شود. سپس، ۱ میلی لیتر از غلظت‌های مختلف TFA، ۱۰ تا ۱۰۰ میکرومولار، به طور جداگانه به ۱۰ نمونه حاوی ۱ میلی گرم بر میلی لیتر از نانوحسگر ۱ تعلیقی شده اضافه شد. ۱۰ دقیقه بعد، طیف فلورسانس از نمونه‌ها



شکل ۲ الگوهای PXRD ترکیب UiO-66-NH_2 به عنوان نانوحسگر ۱: (a) الگوی شبیه سازی شده UiO-66-NH_2 و (b) الگوی سنتزی نانو UiO-66-NH_2

Figure 2 PXRD patterns of UiO-66-NH_2 compound as nanosensor 1: (a) simulated pattern of UiO-66-NH_2 and (b) synthesized pattern of nano UiO-66-NH_2

شبه سازی شده فاز بلوری از خود نشان می دهد [۲۶] و [۲۷].

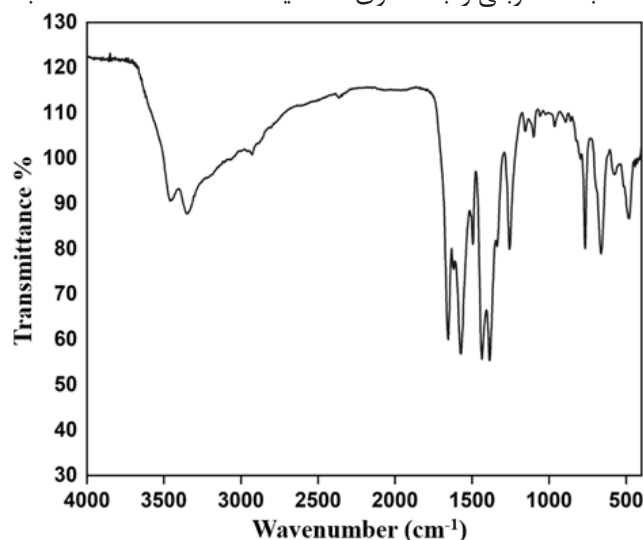
۳-۳ بررسی طیف FT-IR

به منظور دستیابی به اطلاعات بیشتر در مورد ساختار ۱، ارتعاشات پیوندی با استفاده از طیف سنجی FT-IR در محدوده عدد موج $4000-400 \text{ cm}^{-1}$ مورد بررسی قرار گرفت (شکل ۳). ارتعاشات در محدوده $1570-800 \text{ cm}^{-1}$ مربوط به حالت های طولی و عرضی پیوند Zr-O را نشان می دهد. همچنین ارتعاش ناحیه 1570 cm^{-1} مربوط به کوئوردینه شدن گروه -COOH به فلز مرکزی Zr^{4+} است. همچنین ارتعاشات دوقله ای در ناحیه $3430-3492 \text{ cm}^{-1}$ به گروه آزاد و غیر کوئوردینه

به منظور گسترش چارچوب، گروه های کربوکسیلات لیگاند ATA به اتم های Zr واحد SBUs هشت وجهی کوئوردینه شده و واحدهای مجاور را به هم متصل می کنند (همان طور که در شکل ۱ نشان داده شده است).

۳-۲ بررسی الگوی PXRD

شکل ۲ مربوط به الگوی PXRD، شواهد روشنی از سنتز موفقیت آمیز نانوحسگر ۱ را نشان می دهد. با توجه به الگوی PXRD، قله های شاخص در محدوده 2θ برابر $8/5 - 7/4$ درجه نشان دهنده دو پراش اصلی صفحات بلوری (۱۱۱) و (۰۰۲) از نانو ساختارهای چارچوب فلز-آلی ۱ است که مطابقت خوبی را با الگوی



شکل ۳ طیف ارتعاشی FT-IR مربوط به نانوحسگر ۱
Figure 3 FT-IR vibration spectrum of nanosensor 1

NH_4 - مربوط می‌شود [۲۶ و ۲۷].

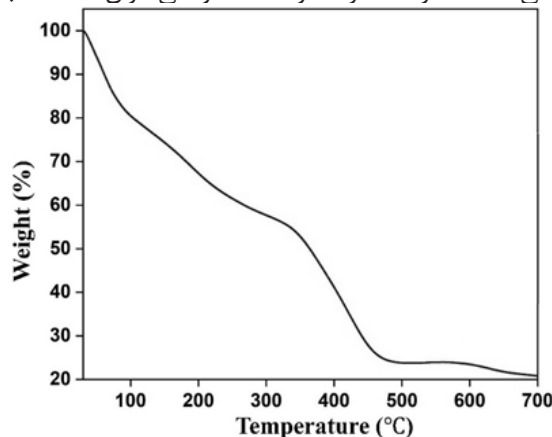
۳-۴ بررسی TGA

تحلیل گرمایی TGA (شکل ۴) مربوط به نانوحسگر ۱ نشان‌دهنده کاهش ۲۲ درصد وزنی در کمتر از دمای ۱۰۰ درجه سانتی‌گراد است که متعلق به از دست دادن آب جذب سطحی شده در چارچوب فلز-آلی است. دومین کاهش وزنی (تقریباً ۳ تا ۵٪ وزنی) در حدود دمای ۲۰۰ درجه سانتی‌گراد می‌تواند به حذف مولکول‌های حلال DMF و مولکول‌های آب کوئوردینه‌شده از حفره‌های MOF نسبت داد. در ادامه، منحنی TGA نانوحسگر ۱، از

۱۰۰ هزار و ۵۰ هزار برابر مورد بررسی قرار گرفت. تصاویر نشان می‌دهند نانوساختارهای ۱ با ریختار هشت‌وجهی با اندازه تقریباً ۱۰۰ نانومتر با توزیع یکنواخت تهیه شده‌اند (شکل ۵ a و b).

۳-۶ ویژگی‌های لومینسانس نانوحسگر ۱

براساس پیوند جذبی مشاهده‌شده در طول موج ۳۵۰ nm مربوط به لیگاند ATA، طیف نشری پهنی از لیگاند ATA در ناحیه ۴۵۰ nm مشاهده شد (شکل ۶ a و b). طیف نشر لومینسانسی حسگر ۱ در طول موج ۴۵۰ nm را می‌توان تحت تابش نور فرابنفش برانگیخته با



شکل ۴ منحنی TGA مربوط به به نانوحسگر ۱
Figure 4 TGA curve of nanosensor 1

طول موج ۴۵۰ nm ثبت کرد. با توجه به اینکه ATA و چارچوب فلز-آلی طیف‌های جذبی تقریباً یکسانی در جذب تابش نور فرابنفش نشان می‌دهند، نشر فلورسانس در چارچوب فلز-آلی عمدتاً نتیجه انتقال الکترون $n-\pi^*$ در لیگاند آلی ATA است [۲۸ و ۲۹].

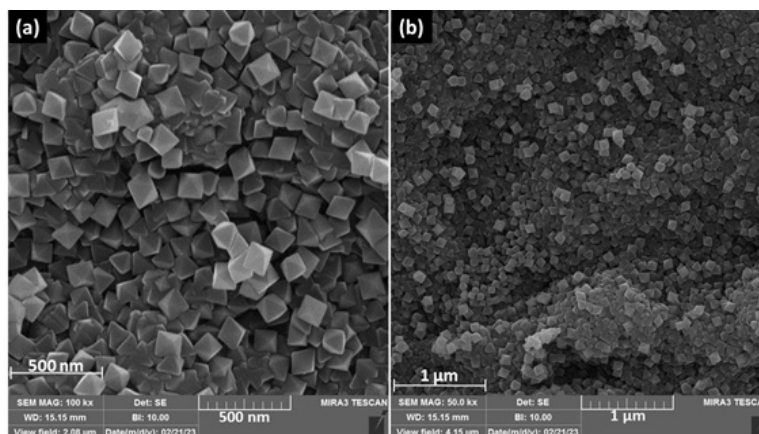
۳-۷ شناسایی ترکیب TFA با استفاده از نانوحسگر ۱

به‌منظور بررسی کاربرد نانوحسگر ۱، از آن برای شناسایی TFA استفاده شد. شکل ۷ طیف فلورسانس حسگر ۱ را در حضور غلظت‌های مختلف TFA نشان

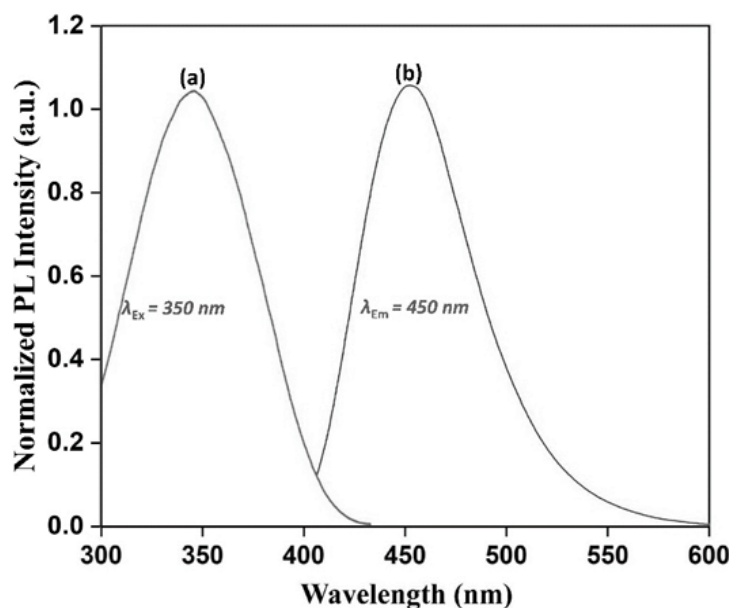
دست دادن ۴۰٪ وزنی در دمای بین ۳۰۰ تا ۳۸۰ درجه سانتی‌گراد نشان می‌دهند، که به تخریب لیگاند ATA نسبت داده می‌شود. در ادامه فرایند دمای بیش از ۴۸۰ درجه سانتی‌گراد به تجزیه کل چارچوب‌ها مربوط شده و به ندرت کاهش وزن اضافی قابل‌توجهی تا ۶۰۰ درجه سانتی‌گراد مشاهده شده است [۲۶ و ۲۷].

۳-۵ مطالعات ریختار توسط میکروسکوپ الکترونی پویشی (SEM)

نانوساختارهای ۱ با استفاده از روش فراصوت سنتز شدند. اندازه و ریختار آن‌ها توسط SEM با بزرگ‌نمایی



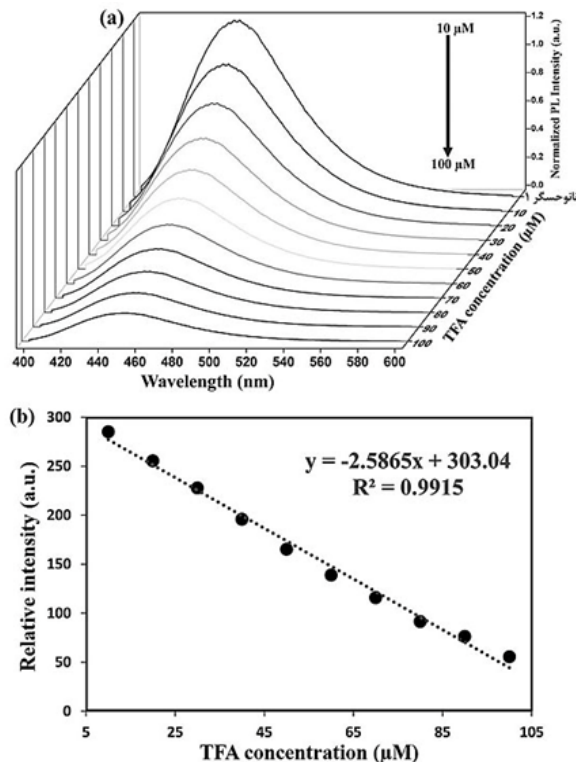
شکل ۵ ریختار هشت‌وجهی نانوحسگر ۱ با مقیاس‌های (a) ۵۰۰ nm و (b) ۱ μm
Figure 5 Octahedral morphology of nanosensor 1 with (a) 500 nm and (b) 1 μm scales



شکل ۶ طول موج (a) برانگیختگی و (b) نشری نانوحسگر ۱
Figure 6 wavelength of (a) excitation and (b) emission of nanosensor 1

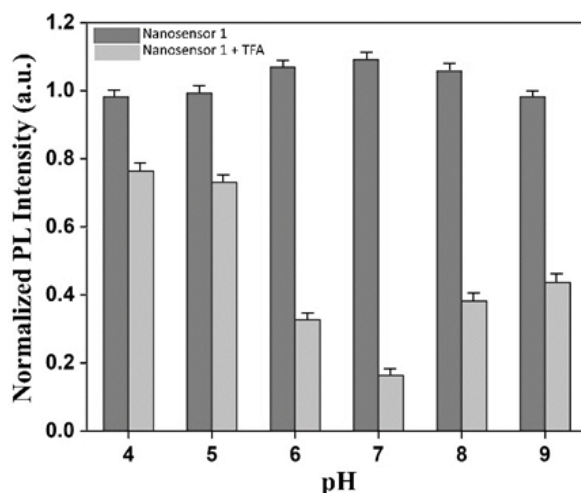
ب). بنابراین، حسگر ۱ برای تشخیص TFA پاسخ سریع و پایداری مناسبی را نشان می‌دهد. همچنین، حسگر ۱ برای تعیین TFA در حضور علف‌کش‌های مداخله‌گر احتمالی و ترکیبات نیتروآروماتیک بیشترین خاموشی نشر لومینسانسی را داشته و نشان‌دهنده گزینش‌پذیری بالای نانوحسگر ۱ سنتزی است.

می‌دهد. مشاهده شده است که شدت فلورسانس حسگر ۱ به تدریج با افزایش غلظت TFA کاهش می‌یابد. پاسخ فلورسانس حسگر ۱ همبستگی خطی خوبی ($R^2 = 0.9915$) براساس معادله ($y = -2/5865x + 303.04$) را در محدوده غلظتی در محدوده ۱۰-۱۰۰ میکرومولار با LOD برابر ۲/۳۲ میکرومولار نشان می‌دهد (شکل ۷ الف و



شکل ۷ (a) خاموشی تدریجی طیف نشر فلورسانس نانوحسگر ۱ در غلظت‌های مختلف TFA و (b) همبستگی خطی بین غلظت TFA و شدت نشر فلورسانس نانوحسگر ۱

Figure 7 (a) Gradual quenching of the fluorescence emission spectrum of nanosensor 1 in different concentrations of TFA and b) linear correlation between the concentration of TFA and the intensity of fluorescence emission of nanosensor 1



شکل ۸ تغییرات شدت فلورسانس نانوحسگر ۱ (ستون های مشکی) و تغییرات شدت فلورسانس نانوحسگر ۱ در حضور TFA (ستون های خاکستری) در pH های مختلف

Figure 8 Changes in luminescence intensity of nanosensor 1 (black columns) and changes of luminescence intensity of nanosensor 1 in the presence of TFA (gray columns) at different pH values

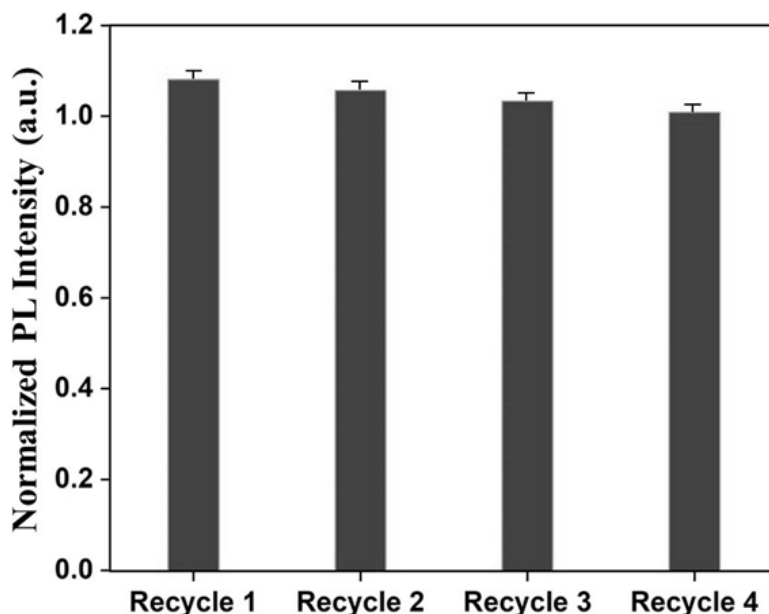
برابر ۷ بهترین پاسخ را دارد، تمام مراحل شناسایی در pH برابر ۷ انجام شد.

۳-۹ مطالعه تکرار پذیری نانوحسگر ۱

از آنجایی که کاربردهای عملی به شدت به بازیابی حسگر شناسایی بستگی دارد، از این رو، آزمایش بازیابی نانوحسگر ۱ مورد بررسی قرار گرفت. همان طور که در شکل ۹ نشان داده شده است پس از بازیابی نشر لومینسانس نانوحسگر ۱ بعد از افزودن TFA، شدت لومینسانس به سطح قبل از افزودن TFA با شستشوی فراصوت باز می گردد. این در حالی است که پس از چهار چرخه متوالی که هر یک شامل اضافه کردن TFA و شستشوی فراصوت است، شدت نشر لومینسانس

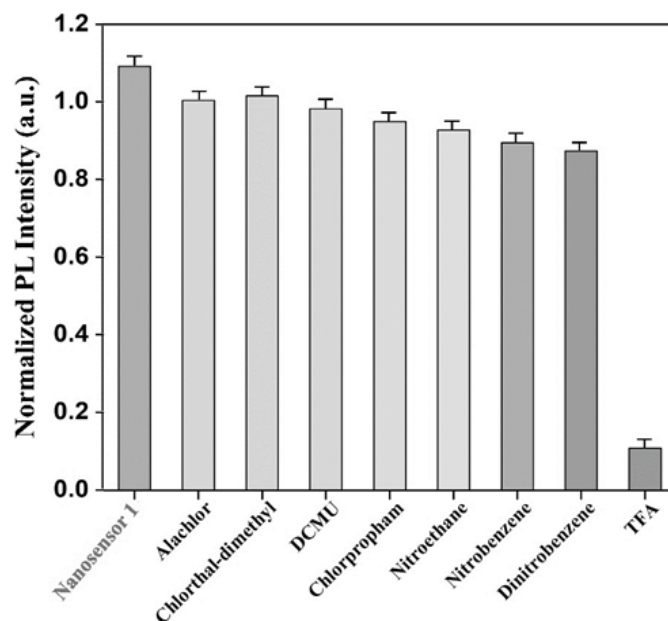
۳-۸ مطالعه اثر pH روی شناسایی نانوحسگر ۱

شکل ۸ اثر pH بر رفتار لومینسانس نانوحسگر ۱ به صورت تنها و در حضور TFA را نشان می دهد. شدت نشر لومینسانس نانوحسگر ۱ در pH های مختلف با استفاده از طیف های فلورسانس ثبت شده است. ستون های مشکی رنگ داده ها نشان می دهد با افزایش pH، به ویژه در محدوده ۶-۷، بالاترین مقدار نشر از نانوحسگر ۱ قابل مشاهده است. ستون خاکستری نشان می دهد در pH اسیدی به دلیل پروتونه شدن سطح نانوحسگر ۱ به خوبی جذب ماده تحلیل شونده صورت نپذیرفته و خاموشی نشر سکو به خوبی صورت نمی پذیرد. با توجه به اینکه سکوی حسگری در pH



شکل ۹ شدت نشر لومینسانس نانوحسگر ۱ در طول موج ۳۵۰ nm پس از چهار مرتبه بازیابی

Figure 9 Luminescence emission intensity of nanosensor 1 at 350 nm wavelength after four times of recovery



شکل ۱۰ تأثیر گونه های تداخل احتمالی بر روی سکوی نانوحسگر ۱
Figure 10 The effect of the possible interference on the nanosensor 1

در این مطالعه، رویکرد مناسب برای طراحی ترکیب و روش سنتزی زیست سازگار بر اساس حسگر فلورسانسی برای شناسایی آلاینده سمی با گزینش پذیری و حساسیت بالا ارائه می کند. از این رو، نانوحسگر لومینسانسی ۱ از چارچوب فلز - آلی برپایه فلز زیرکونیوم با استفاده از روش فراصوت سنتز شد. خواص نوری نانوحسگر ۱ مورد بررسی قرار گرفت که در آن نشر فلورسانس آبی در طول موج برانگیختگی ۳۶۵ nm را می توان ناشی از انتقالات الکترونی $n-\pi^*$ در لیگاند ATA نسبت داد. با توجه به شدت نشر لومینسانسی قابل توجه نانوحسگر ۱، شناسایی علف کش TFA مورد استفاده قرار گرفته شد. نتایج نشان می دهد در حضور TFA، کاهش قابل ملاحظه ای در شدت نشر فلورسانس نانوحسگر ۱ مشاهده می شود. همچنین، کم ترین حد تشخیص به دست آمده از نتایج برابر ۲/۳۲ میکرومولار است. گزینش پذیری و حساسیت بالای عملکردی بسیار مناسب از ویژگی های قابل ملاحظه حسگر ۱ در حضور آفت کش TFA است.

نانوحسگر ۱ تغییر محسوسی پیدا نمی کند. این مشاهدات حاکی از آن است که نانوحسگر ۱ می تواند به طور مؤثر جهت تشخیص TFA مورد استفاده مجدد قرار گیرد.

۳-۱۰ مطالعه اثر مزاحمت

با توجه به پاسخ نشر لومینسانسی حسگر ۱ نسبت به تداخل کننده های مختلف، نشر لومینسانس حسگر ۱ در حضور سایر علف کش ها و نیتروآروماتیک ها ۱۰۰ میکرومولار بدون تغییر باقی می ماند. نتایج نشان می دهد که حسگر ۱ دارای قابلیت ضد تداخلی مناسبی بوده و سطح انتخاب پذیری بالایی را نسبت به TFA نشان می دهد. شکل ۸ نشان می دهد که عملکرد متمایز نانوحسگر ۱ تنها متأثر از TFA است و هرگونه تداخل احتمالی در حضور TFA را می توان ناچیز در نظر گرفت.

۴ نتیجه گیری

مراجع

- [1] Abedeen M.Z., Sharma M., Kushwaha H.S. and Gupta R., Sensitive Enzyme-Free Electrochemical Sensors for the Detection of Pesticide Residues in Food and Water, *TrAC Trends in Analytical Chemistry*, 176, 117729, 2024.
- [2] Xue J., Mao K., Cao H., Feng R., Chen Z., Du W., Zhang H., Portable sensors equipped with smartphones for organophosphorus pesticides detection, *Food Chemistry*, 434, 137456, 2024.
- [3] Mehdizadeh M., Mushtaq W., Siddiqui S.A., Ayadi S., Kaur P., Yeboah S., Mazraedoost S., AL-Taey D.K., Tampubolon K., Herbicide residues in agroecosystems: Fate, detection, and effect on non-target plants, *Reviews in Agricultural Science*, 9,157, 2021.
- [4] Brühl C.A., Bakanov N., Köthe S., Eichler L., Sorg M., Hörren T., Mühlethaler R., Meinel G., Lehmann G.U., Direct pesticide exposure of insects in nature conservation areas in Germany, *Scientific Reports*, 11, 24144, 2021.
- [5] Ustuner T., Sakran A., Almhemed K., Effect of herbicides on living organisms in the ecosystem and available alternative control methods, *Int. J. Sci. Res. Publ*, 10, 633, 2020.
- [6] Faramarzi M., Avarseji Z., Alamdari E.G., Taliei F., Biodegradation of the Trifluralin Herbicide by *Pseudomonas fluorescens*, *International Journal of Environmental Science and Technology*, 20, 591, 2023.
- [7] Jeschke P., Recent developments in fluorine-containing pesticides, *Pest Management Science*, 80, 3065, 2024.
- [8] Coleman N.V., Rich D.J., Tang F.H., Vervoort R.W., Maggi F., Biodegradation and abiotic degradation of trifluralin: a commonly used herbicide with a poorly understood environmental fate, *Environmental science & technology*, 54(17) (2020) 10399-10410.
- [9] Gonçalves D. F., Souza D.d., Electrochemical determination of trifluralin herbicide using silver solid amalgam electrode: application in fresh food samples, *Journal of the Brazilian Chemical Society*, 32, 1456, 2021.
- [10] Tarley C.R.T., Suquila F.A.C., Casarin J., Junior A.C.G., Segatelli M.G., Development of selective preconcentration/clean-up method for imidazolinone herbicides determination in natural water and rice samples by HPLC-PAD using an imazethapyr imprinted poly (vinylimidazole-TRIM), *Food chemistry*, 334, 127345, 2021.
- [11] Du H., Xie Y., Wang J., Nanomaterial-sensors for herbicides detection using electrochemical techniques and prospect applications, *Trends in Analytical Chemistry*, 135, 116178, 2021.
- [12] Li B., Wang Z., Highly sensitive and recognizable detection for trifluralin with alkyl-decorated fluorescent porous polymers, *Chemical Engineering Journal*, 470, 144123, 2023.
- [13] Liu W., Zheng P., Xia Y., Li F., Zhang M., A simple AIE probe to pesticide trifluralin residues in aqueous phase: Ultra-fast response, high sensitivity, and quantitative detection utilizing a portable platform, *Talanta*, 269, 125352, 2024.
- [14] Mohanty P., Mahapatra R., Padhi P., Ramana C.V., Mishra D.K., Ultrasonic cavitation: An approach to synthesize uniformly dispersed metal matrix nanocomposites—A review, *Nano-Structures & Nano-Objects*, 23, 100475, 2020.
- [15] Eskandari M.J., Hasanzadeh I., Size-controlled synthesis of Fe₃O₄ magnetic nanoparticles via an alternating magnetic field and ultrasonic-assisted chemical co-precipitation, *Materials Science and Engineering B*, 266, 115050, 2021.
- [16] Huang H., Zheng Y., Chang M., Song J., Xia L., Wu C., Jia W., Ren H., Feng W., Chen Y., Ultrasound-Based Micro-/Nanosystems for Biomedical Applications, *Chemical Reviews*, 124, 8307, 2024.
- [17] Zhou H., Han J., Cuan J., Zhou Y., Responsive luminescent MOF materials for advanced anti-counterfeiting, *Chemical Engineering Journal*, 431, 134170, 2022.
- [18] G.L. Yang, X.L. Jiang, H. Xu, B. Zhao, Applications of MOFs as luminescent sensors for environmental pollutants, *Small* 17, 2005327, 2021.
- [19] Liu S., Zhou J., Yuan X., Xiong J., Zong M.H., Wu X., Lou W.Y., A dual-mode sensing platform based on metal-organic framework for colorimetric and ratiometric fluorescent detection of organophosphorus pesticide, *Food Chemistry* 432, 137272, 2024.
- [20] Shokri R., Amjadi M., Manzoori J., A chemiluminescent probe for highly sensitive detection of trifluralin based on cobalt ion-complexed boron nitride quantum dots as efficient nanocatalysts, *Microchemical Journal* 181, 107759, 2022.

- [21] Rani M., Bandegharai A. H., Shanker U., Pesticides removal and their detection in real samples using green synthesized nanocomposites of biogenic quantum dots and metal oxides: A comprehensive review on recent updates, *Journal of Molecular Liquids*, 413, 125921, 2024.
- [22] Huynh T.V., Anh N.T.N., Darmanto W., Doong R.A., Erbium-doped graphene quantum dots with up-and down-conversion luminescence for effective detection of ferric ions in water and human serum, *Sensors and Actuators B: Chemical*, 328, 129056, 2021.
- [23] Yang L., Fu Y., Ye F., Two luminescent dye@MOFs systems as dual-emitting platforms for efficient pesticides detection, *Journal of Hazardous Materials*, 381, 120966, 2020.
- [24] Liu R., Zheng P., Xia Y., Li F., Zhang M., A simple AIE probe to pesticide trifluralin residues in aqueous phase: Ultra-fast response, high sensitivity, and quantitative detection utilizing a portable platform, *Talanta* 181, 125352, 2024.
- [25] Kazemi A., Moghadaskhou F., Pordsari M.A., Manteghi F., Tadjarodi A., Ghaemi A., Enhanced CO₂ capture potential of UiO-66-NH₂ synthesized by sonochemical method: experimental findings and performance evaluation, *Scientific Reports*, 13, 9891, 2023.
- [26] Liu J., Jiang S.L., Zhang Q., Doping copper ions in a metal-organic framework (UiO-66-NH₂): Location effect examined by ultrafast spectroscopy, *Chinese Journal of Chemical Physics*, 33, 394, 2020.
- [27] Luu C.L., Van Nguyen T.T., Nguyen T., Hoang T.C., Synthesis, characterization and adsorption ability of UiO-66-NH₂, *Advances in Natural Sciences: Nanoscience and Nanotechnology*, 6, 25004, 2015.
- [28] Zhu H., Huang J., Zhou Q., Lv Z., Li C., Hu G., Enhanced luminescence of NH₂-UiO-66 for selectively sensing fluoride anion in water medium, *Journal of Luminescence*, 208, 67, 2019.
- [29] Liu J., Wang X., Zhao Y., Xu Y., Pan Y., Feng S., Liu J., Huang X., Wang H., NH₃ plasma functionalization of UiO-66-NH₂ for highly enhanced selective fluorescence detection of u (vi) in water, *Analytical Chemistry*, 94, 10091, 2022.