

## بهبود ویژگی فتوکاتالیستی نانوذرات اکسید تیتانیم (TiO<sub>2</sub>) آلائیده شده با اتم‌های سریم و بررسی میزان رنگ‌بری متیلن بلو و تخریب پساب ضد یخ

نوع مقاله: علمی پژوهشی

اعظم جعفری<sup>۱</sup>، سیامک خادمی<sup>۱</sup>، مجید فرهمندجو<sup>۲\*</sup>

<sup>۱</sup> گروه فیزیک، دانشگاه زنجان، زنجان، ایران

<sup>۲</sup> گروه شیمی، دانشکده شیمی دارویی، علوم پزشکی تهران، دانشگاه آزاد اسلامی، تهران، ایران

majidfarahmandjou@gmail.com

### چکیده:

در این تحقیق خواص فتوکاتالیستی و رنگ‌بری نانوذرات اکسید تیتانیم خالص و آلائیده شده با اتم‌های سریم با ناخالصی‌های ۱٪، ۳٪، ۵٪ و ۱۰٪ با استفاده از پیش‌ماده  $Ce(NO_3)_3$  مورد مطالعه قرار گرفت. نتایج نشان دادند که بیشترین میزان رنگ‌بری متیلن بلو مربوط به نمونه با ناخالصی ۵٪ سریم، به اندازه ۹۷٪ در محیط خنثی بعد از مدت زمان ۷۵ دقیقه بدست می‌آید. پاسخ رنگ‌بری به منظور حذف پساب کارخانه‌ی ضد یخ برای نمونه با ناخالصی ۵٪ سریم، برابر ۸۰٪ در طول موج ۴۹۰ نانومتر بدست آمد.

### اطلاعات مقاله:

دریافت: ۸ بهمن ۱۳۹۷

پذیرش: ۱۲ شهریور ۱۳۹۸

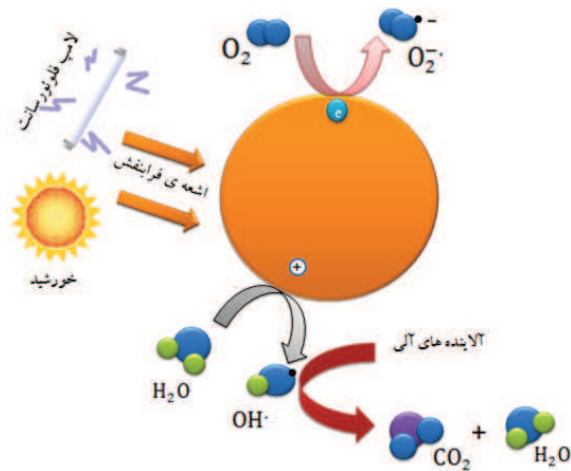
### کلید واژه:

نانوذرات اکسید تیتانیم، ناخالصی سریم، فتوکاتالیست، رنگ‌بری متیلن بلو، پساب ضد یخ

### ۱- مقدمه

در سال‌های اخیر، روش‌های اکسیداسیون پیشرفته برای حذف آلاینده‌های سمی از آب آشامیدنی و پساب کارخانه‌ها، که به سختی تجزیه می‌شوند، مطلوبیت و گسترش زیادی یافته‌اند [۱-۴]. اغلب روش‌های اکسیداسیون پیشرفته براساس تولید رادیکال هیدروکسیل، دامنه وسیعی از آلاینده‌ها را به سرعت اکسید می‌کنند [۵]. در میان فرآیندهای اکسیداسیون پیشرفته، فناوری فتوکاتالیستی

ناهمگن با استفاده از کاتالیست اکسید تیتانیم به عنوان یک روش تخریب رنگ شناخته شده است [۶-۷]. از مزایای استفاده از این روش می‌توان به تجزیه کامل آلاینده‌های آلی و تبدیل آن‌ها به CO<sub>2</sub>، آب و اسیدهای معدنی و قابلیت انجام در دما و فشار محیط اشاره کرد. واکنش‌های فتوکاتالیستی از طریق تابش نوری با انرژی کافی به یک نیمه‌رسانا مانند اکسید تیتانیم انجام می‌شود که باعث برانگیخته شدن الکترون‌های نوار ظرفیت و انتقال آنها به نوار هدایت می‌شوند. حفره ایجاد شده می‌تواند به‌طور



شکل ۱- عملکرد فتوکاتالیستی

همچنین اگر اکسیژن در محیط باشد، طبق رابطه (۲) الکترون هم احیاء می شود.



اگر اکسیژن در محیط نباشد، ممکن است واکنش دیگری مانند تولید هیدروژن داشته باشیم (رابطه ی ۳ و ۴). در صورتیکه الکترون ها و حفره ها بطور سریع به مولکول های هدف (آلاینده ها) نزدیک نشوند، باز ترکیب می شوند (رابطه ی ۵).

برای بهبود عملکرد فتوکاتالیستی باید سه عامل، مورد توجه قرار گیرد. اولاً باز ترکیب الکترون و حفره باید به حداقل مقدار خود برسد، ثانیاً الکترون ها و حفره ها سریعاً به سطح انتقال داده شوند و در نهایت از آنجا که کاتالیست های حاضر فقط می توانند تحت نور فرابنفش فعال شوند، باید عملکرد فتوکاتالیستی را به ناحیه مرئی گسترش داد. از

مستقیم، مولکول های آلاینده را اکسید کرده یا با H<sub>2</sub>O یا OH<sup>-</sup> واکنش داده و آنها را به رادیکال هیدروکسیل (°OH) تبدیل کند [۹و۸]. مزایای استفاده از اکسید تیتانیوم شامل ضریب شکست بالا، فعالیت فتوشیمیایی، هزینه سنتز پایین، قدرت جذب نور ماوراءبنفش، پایداری شیمیایی و فیزیکی تحت شرایط واکنش، شفافیت لایه نازک، قدرت اکسیداسیون بالا و غیرسمی بودن است [۱۰]. در تحقیقی که توسط انوشا و همکاران در سال ۱۳۸۸ انجام شد [۱۱]، کارایی حذف رنگزاهای اسید بلک 10B<sup>۱</sup> و اسید سیانین 5R<sup>۲</sup> توسط اکسید تیتانیوم با نور UV بررسی شد. در فرایند فتوکاتالیستی، با زمان ماندگاری ۶۰ دقیقه، غلظت اولیه رنگزا ۱۰۰ میلی گرم در لیتر، pH برابر با ۳ و مقدار کاتالیست ۰/۴ گرم در لیتر از اکسید تیتانیوم، به عنوان شرایط بهینه گزارش شد. بیشترین بازده حذف رنگزها در این شرایط به ترتیب برابر با ۸۶/۲ و ۸۸/۶ درصد بود. در این تحقیق با تولید نانوکاتالیست های Ce-TiO<sub>2</sub> با روش سل ژل، کارایی رنگ زدایی متیلن بلو تا ۹۷ درصد گزارش می شود.

فرآیند فتوکاتالیستی، پروسه ی فعال شدن کاتالیست با استفاده از نور است که به دلیل استفاده از نور خورشید و کاربردهای فراوانی، بسیار مورد توجه است [۱۲ و ۱۳]. وقتی فوتونی با انرژی بالاتری از باند ممنوعه یک نیم رسانا به آن می تابد، الکترون برانگیخته شده و از نوار ظرفیت به نوار رسانش می رود و یک حفره به جای می گذارد و در نتیجه رابطه ی (۱)، این حفره موجب اکسید شدن مولکول ارگانیک می شود. شکل ۱، شماتیکی از عملکرد فتوکاتالیستی را نشان می دهد.

<sup>1</sup> Acid Black 10B

<sup>2</sup> Acid Cyanine 5R

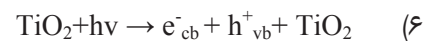


واکنش زیر باعث تجزیه آلاینده‌ها می‌شوند.

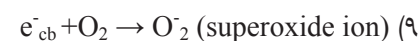


از نظر ساختاری، دی اکسید تیتانیم در سه فاز آناتاز (تتراگونال)، روتایل (مکعبی) و بروکیت (ارتورمبیک) وجود دارد و دارای باند ممنوعه  $3/2 \text{ eV}$  در فاز آناتاز است [۱۵-۱۷]. این نیمه‌رسانا دارای باند ممنوعه غیر مستقیم است و به دلیل خواص فوق العاده‌اش یکی از بیشترین مطالعات مربوط به نیمه رساناها را به خود اختصاص داده است [۱۸]. از طرفی به دلیل باند ممنوعه بزرگ  $\text{TiO}_2$ ، فعالیت‌های فوتوکاتالیستی آن در محدوده‌ی UV است. بدین ترتیب فقط در حدود ۳ تا ۵ درصد نور خورشید مورد استفاده قرار می‌گیرد [۱۹]. علاوه بر این میزان بازترکیب الکترون و حفره‌های برانگیخته شده تحت تابش نور خورشید، در نانوذرات دی اکسید تیتانیم زیاد است که بازدهی فوتوکاتالیستی را کاهش می‌دهد. بنابراین برای تسهیل کاربردهای مستقیم نانوذرات دی اکسید تیتانیم بسیار مهم است که پاسخ فعالیت نوری  $\text{TiO}_2$  را به ناحیه مرئی گسترش داد و همزمان بازترکیب الکترون و حفره را مهار کرد [۲۰]. پژوهشگران برای گسترش پاسخ فعالیت نوری  $\text{TiO}_2$  به ناحیه مرئی، آلاییدن  $\text{TiO}_2$  با یون‌های آنیونی یا کاتیونی را مطرح کرده‌اند [۲۱ و ۲۲]. همچنین تلاش‌های فراوانی برای افزایش خواص این نانوساختارها صورت گرفته است، که از جمله‌ی آن‌ها می‌توان ترکیب  $\text{TiO}_2$  با نیمه‌هادی‌های فلزات واسطه مانند  $\text{ZnO}$ ،  $\text{SnO}_2$ ،  $\text{WO}_3$ ،  $\text{CuO}$ ،  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ،  $\text{CeO}_2$  اشاره کرد [۲۳-۲۹]. از میان این اکسیدهای فلزی، اکسید سریم به دلیل داشتن حالت‌های اکسید و احیای  $\text{Ce}^{3+}/\text{Ce}^{4+}$  توجه زیادی را به خود

میان فوتوکاتالیست‌های معمول، دی اکسید تیتانیم  $\text{TiO}_2$  به دلیل پایداری بالا، غیر سمی بودن، مقاومت در برابر خوردگی، ارزان بودن و ویژگی الکترونیکی و نوری و فعالیت نوری بالا (فوتواکتیویته)، به عنوان یکی از بهترین فوتوکاتالیست‌ها، برای تجزیه آلاینده‌ها بکار می‌رود. در سال ۱۹۷۲ فوجی شیما<sup>۱</sup> و هندل<sup>۲</sup> [۱۴]، پی به خاصیت فوتوکاتالیستی نانوذرات  $\text{TiO}_2$  برای تجزیه آلاینده‌های موجود در آب، تحت تابش نور فرابنفش بردند. از آن زمان فعالیت‌های زیادی روی گسترش کاربرد خاصیت فوتوکاتالیستی نانوذرات  $\text{TiO}_2$  صورت گرفته است. در تجزیه فوتوکاتالیستی، مواد آلوده کننده، تحت تاثیر تابش پرتو فرابنفش (UV) و در حضور ذرات اکسید فلزی مانند  $\text{TiO}_2$  تجزیه می‌گردند. وقتی که نانوذرات  $\text{TiO}_2$ ، در معرض تابش نور فرابنفش قرار می‌گیرند، بر طبق رابطه (۶)، فوتون‌ها، انرژی خود را به الکترون‌های لایه ظرفیت داده و باعث انتقال این الکترون‌ها به لایه هدایت می‌گردند و یک جفت الکترون - حفره بوجود می‌آورند.



سپس بر طبق رابطه‌های (۷ الی ۹) الکترون - حفره‌های بوجود آمده با مولکول‌های آب و یون‌های هیدروکسیل  $\text{OH}^-$  واکنش داده و رادیکال‌های فعال  ${}^{\circ}\text{OH}$  تولید می‌شوند.



در آخر مطابق رابطه (۱۰) این رادیکال‌های واکنشی، طبق

<sup>1</sup> Fujishima

<sup>2</sup> Honda



پیش ماده Ce(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> که قبلا در آزمایشگاه با روش سل ژل ساخته شده‌اند، برای بررسی خواص فتوکاتالیستی استفاده شده است. در این روش برای ساخت نمونه خالص TiO<sub>2</sub>، ابتدا ۶۵ میلی‌لیتر پیش‌ماده تترایتانیم ایزوپروپوکساید (TTIP) در ۵۰ میلی‌لیتر اتانول خالص توسط همزن مغناطیسی در دمای اتاق حل شد. پس از ۱۰ دقیقه، مقدار ۲ میلی‌لیتر اسید استیک بعنوان کاتالیزور اضافه و دما تا ۷۰ درجه سانتی‌گراد افزایش داده شد. سپس ۲ میلی‌لیتر پایدارساز اتیلن گلیکل (EG) را به محلول اضافه کرده و اجازه داده شد تا محلول به طور کامل خشک شود. پس از آن به منظور حذف ناخالصی‌ها، پودر نمونه‌های حاصل را چندین بار با آب و اتانول شستشو داده و در نهایت در آن در دمای ۱۰۰ درجه سانتی‌گراد خشک شدند. در ادامه، برای ساخت نمونه خالص Ce-TiO<sub>2</sub>، مشابه روش ساخت نمونه خالص TiO<sub>2</sub>، ابتدا ناخالصی سریم با استفاده از حلال آبی Ce(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>، ۲ گرم در ۵۰ میلی‌لیتر آب خالص، بصورت محلول ۱ مولار تهیه شد و سپس با درصدهای مولی مختلف ۱٪، ۳٪، ۵٪ و ۱۰٪ به محلول الکلی TTIP در دمای اتاق اضافه شد. مشابه حالت خالص پس از خالص‌سازی و خشک‌شدن، نمونه‌های پودری در دمای ۵۵۰ درجه سانتی‌گراد برای مدت ۴ ساعت تحت عملیات حرارتی قرار گرفتند. برای مطالعه نمونه‌ها، خواص ساختاری، اپتیکی و مورفولوژیکی نانوذرات مورد مطالعه و بررسی قرار گرفت. الگوهای پراش اشعه X با استفاده از یک دستگاه پراش اشعه ایکس (XRD) مدل X'Pert PRO MPD PANalytical Compan ساخت کشور هلند، با تابش Ka مس (Cu) ثبت شد. همچنین برای

اختصاص داده است. با وارد شدن ناخالصی Ce درون شبکه TiO<sub>2</sub>، بدلیل ایجاد نوار ناخالصی پایین نوار رسانش، گاف نوار انرژی کاهش می‌یابد. همچنین برخی مطالعات نشان می‌دهند که فعالیت فتوکاتالیستی TiO<sub>2</sub>، به شدت به دو فاکتور جذب و میزان جدا سازی زوج الکترون و حفره‌ها بستگی دارد. از طرفی، فعالیت فتوکاتالیستی به طور قابل ملاحظه‌ای به وسیله دوپ کردن اکسید/ یون لانتانیدها، که اربیتال الکترونی 4f دارند، افزایش می‌یابد. سریم توانایی تولید زوج اکسیداسیون و احیای Ce<sup>3+</sup>/Ce<sup>4+</sup> با تغییر بین دو حالت اکسیدی CeO<sub>2</sub> و Ce<sub>2</sub>O<sub>3</sub> دارد و دیگر اینکه یون‌های سریم قابلیت وارد شده به شبکه بلوری TiO<sub>2</sub> را بدلیل وجود تهی جای اکسیژن در ساختار بلوری نانوذرات TiO<sub>2</sub> دارد. علاوه بر این ساختار اوربیتالی متفاوت Ce<sup>3+</sup> بصورت 4f<sup>1</sup> 5d<sup>0</sup> و Ce<sup>4+</sup> بصورت 4f<sup>0</sup> 5d<sup>0</sup> به خواص نوری متفاوتی منجر می‌شود. این خواص سبب شده است که TiO<sub>2</sub> دوپ شده با Ce نسبت به دی‌اکسید تیتانیوم خالص از نظر عملکرد فتوکاتالیستی بیشتر مورد استفاده قرار گیرد. نوآوری این تحقیق استفاده از روش ساخت شیمیایی کم هزینه در بهبود خواص فتوکاتالیستی و رنگبری نانوذرات آلیاژی Ce-TiO<sub>2</sub> تا ۹۷٪ می‌باشد. در تحقیق حاضر با استفاده از پیش ماده های موجود، خواص فتوکاتالیستی و رنگ‌بری نانوذرات اکسید تیتانیوم آلائیده شده با اتم‌های سریم با درصدهای متفاوت آنها مورد بررسی قرار می‌گیرد.

## ۲- فعالیت‌های تجربی

در این تحقیق از نانوذرات خالص TiO<sub>2</sub> و نانوذرات Ce-TiO<sub>2</sub> با ناخالصی‌های ۱، ۳، ۵، ۱۰ درصد سریم با استفاده از



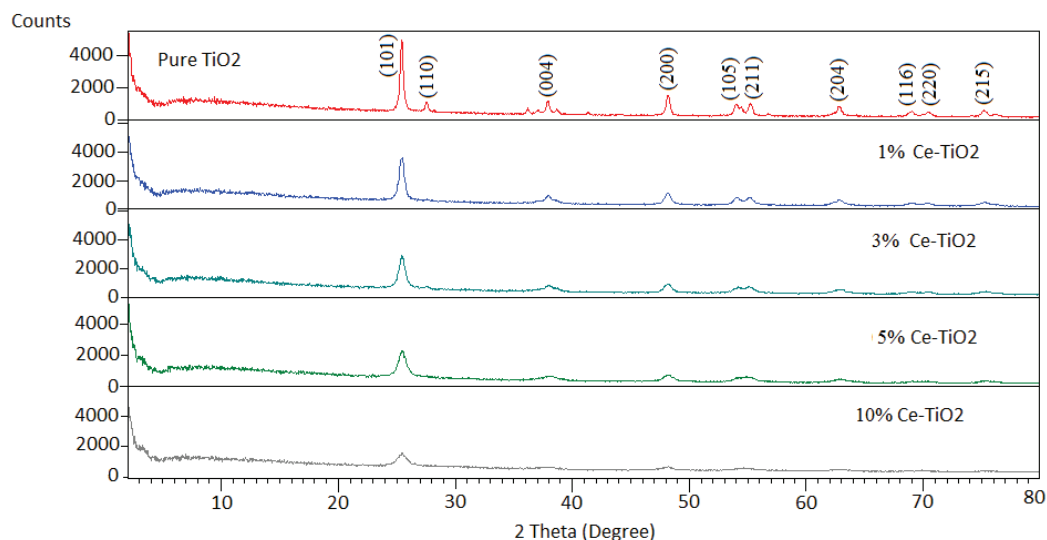
اندازه نانوکریستال‌ها از ۴۰ nm برای نمونه خالص به ۸ nm برای نمونه با ناخالصی ۱۰٪ سریم کاسته می‌شود. همچنین مقدار بلورینگی نمونه‌ها با افزایش ناخالصی کاهش می‌یابد، بطوریکه با افزودن یون‌های ناخالصی سریم و جایگزینی آنها در شبکه  $TiO_2$ ، فاز اکتاهدرال Ti تشکیل می‌شود و در نتیجه از کریستال شدن فاز روتایل جلوگیری به عمل می‌آید [۳۰ و ۳۱].

شکل ۳، مورفولوژی سطح نانوذرات بوسیله میکروسکوپ الکترون روبشی گسیل میدان (FESEM) برای نمونه خالص  $TiO_2$  و نمونه ناخالص را نشان می‌دهد. همان‌گونه که در تصویر مشخص است با اضافه کردن سریم از یکنواختی نانوذرات به واسطه کاهش اندازه، کاسته می‌شود. در حقیقت با کاهش اندازه، نیروهای بین اتمی و مولکولی افزایش می‌یابد و این منجر به کلوخه‌ای شدن آنها می‌شود [۳۱].

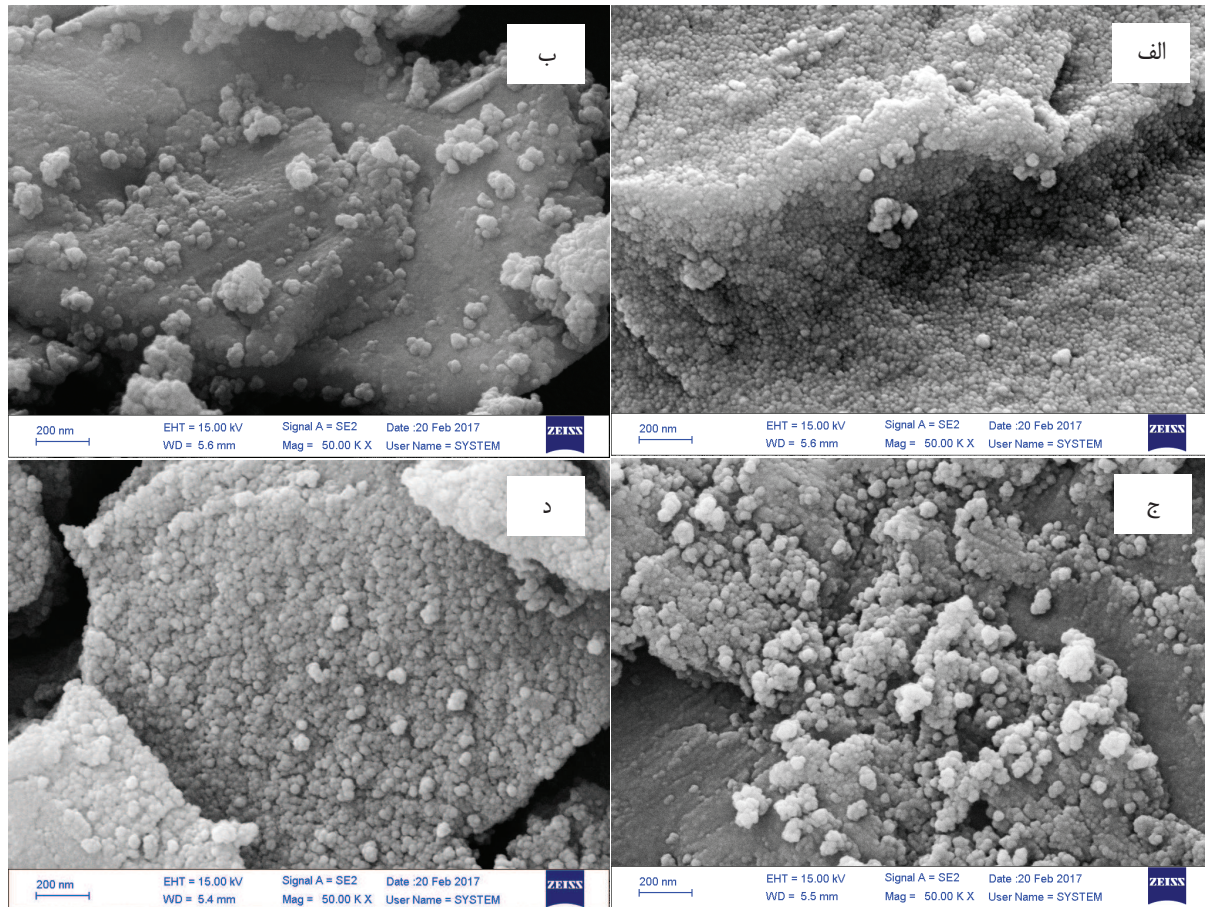
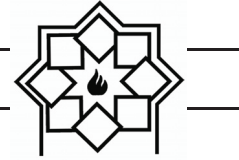
بررسی ساختار میکروسکوپی و یکنواختی نانوذرات از میکروسکوپ الکترونی روبشی گسیل میدان (FESEM) با دستگاه MIRA3 شرکت TE-SCAN استفاده شد.

### ۳- نتایج و بحث

شکل ۲، نتایج آنالیز طیف اشعه ایکس (XRD) برای نمونه‌های خالص و نمونه با ناخالصی‌های متفاوت سریم را نشان می‌دهد. نمونه‌ها در دمای ۵۵۰ درجه سانتی‌گراد برای مدت ۴ ساعت گرمادهی شدند. قله‌های بوجود آمده نشانگر فاز آناتاز در ساختار تتراگونال  $TiO_2$  نمونه خالص می‌باشند. همچنین در نمونه خالص در زاویه  $2\theta$   $27/1^\circ$  قله کوچکی با صفحه بلوری (۱۱۰) مربوط به فاز ظاهر می‌شود که با افزایش ناخالصی از میزان آن کاسته و ساختار نمونه به طور کامل به فاز آناتاز تبدیل می‌شود. همچنین نتایج نشان می‌دهند که با افزایش ناخالصی، با کاهش شدت قله‌ها،



شکل ۲- طیف پراش اشعه X مربوط به نمونه خالص و نمونه آلیبده شده با ناخالصی سریم با درصد‌های متفاوت



شکل ۳- تصاویر FESEM نانوذرات (الف) نمونه خالص، (ب) نمونه ناخالص ۱٪، (ج) نمونه ۳٪ و (د) نمونه ۵٪ سریم

است. در ابتدا برای یافتن بهترین درصد کاتالیست به منظور بهینه‌سازی میزان تخریب و رنگ‌بری متیلن بلو، از نمونه‌ها، محلول‌های ۰/۰۱، ۰/۰۲ و ۰/۰۳ گرم از کاتالیست، برای بررسی منحنی استاندارد ساخته شد و بهترین درصد کاتالیست ۰/۰۲ گرم در محلول متیلن بلو با غلظت  $C_0=5ppm$  بدست آمد. شکل (۴) طیف جذب رنگ متیلن بلو برای یافتن طول موج موثر در بیشترین میزان جذب، نشان داده شده است.

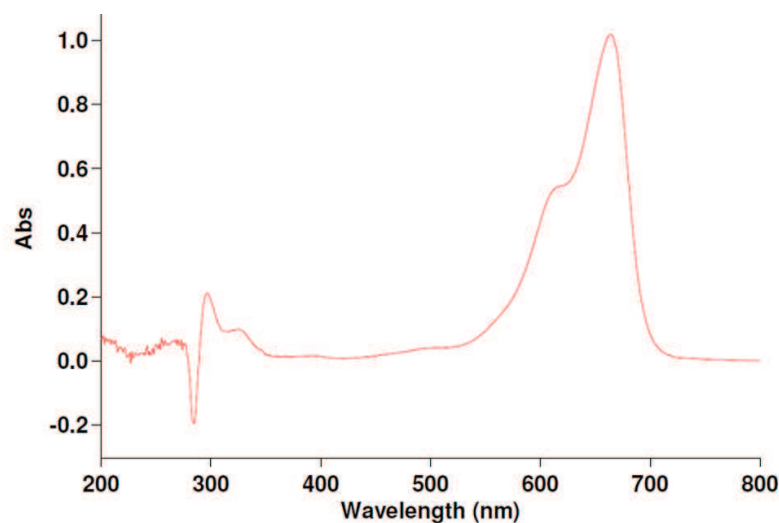
با انجام تست رنگ‌بری در pH خنثی و pH برابر ۴، میزان رنگ‌بری متیلن بلو در حضور کاتالیست  $Ce-TiO_2$  انجام

در این مطالعه به منظور بررسی خواص فتوکاتالیستی، بعد از ساخت نمونه میزان تخریب و رنگ‌بری متیلن بلو، با استفاده از نور UV در حضور درصدهای مختلفی از ناخالصی سریم در نانوکاتالیست‌های  $Ce-TiO_2$  نسبت به حالت خالص  $TiO_2$  مورد بررسی قرار گرفت. همچنین تخریب فتوکاتالیستی مربوط به پساب کارخانه‌ی ضد یخ با استفاده از نور UV در حضور نانوکاتالیست‌های  $Ce-TiO_2$  با ناخالصی بهینه ۵ درصد سریم، مورد مطالعه قرار گرفت. لازم به ذکر است که این درصد ناخالصی‌های بهینه، با توجه به حالت اشباع در میزان رنگ‌بری متیلن بلو بدست آمده

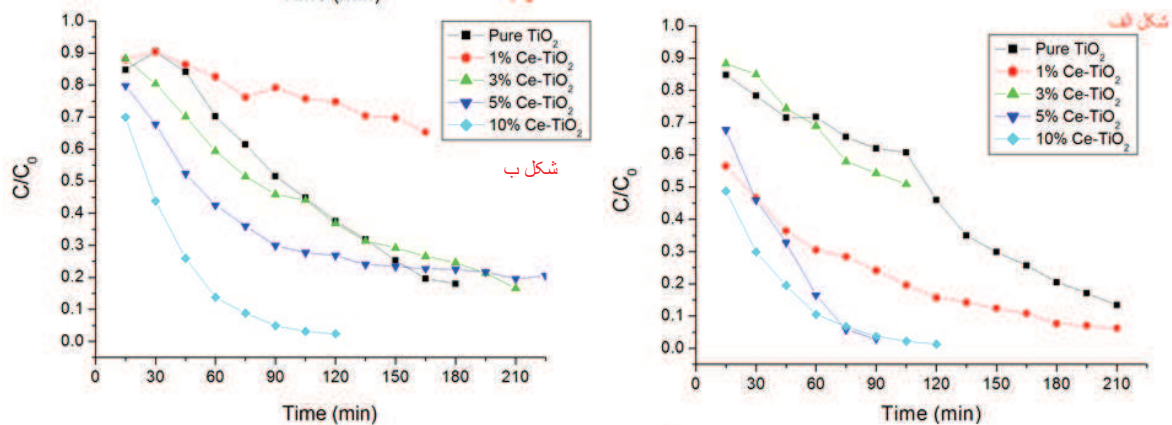


افزایش محسوسی در میزان جذب و رنگبری متیلن بلو بعد از زمان ۷۵ دقیقه مشاهده نمی‌شود. همچنین جدول ۱، نتایج درصد رنگبری نانوکاتالیست‌های  $\text{Ce-TiO}_2$  در pHهای مختلف را با درصدهای متفاوت سریم نشان می‌دهد. همان‌گونه که مشخص است برای محیط اسیدی بیشترین میزان رنگبری برای ناخالصی ۱۰٪ به مقدار ۹۵٪ بدست می‌آید.

شکل ۵، میزان رنگبری متیلن بلو در نمونه‌های فتوکاتالیست  $\text{Ce-TiO}_2$  با درصدهای مختلف را برای  $\text{PH}=4$  و  $\text{PH}=7$  نشان می‌دهد. مشخص شد که بیشترین میزان رنگبری برای نمونه ۵٪ در pH خنثی برابر با ۹۷٪ بدست می‌آید، که نسبت به تحقیقات صورت گرفته افزایش قابل توجهی را نشان می‌دهد [۱۰-۱۲]. نتایج همچنین نشان دادند که با افزایش ناخالصی تا ۱۰٪



شکل ۴- طیف جذب رنگ متیلن بلو



شکل ۵- میزان رنگبری متیلن بلو نمونه‌های  $\text{Ce-TiO}_2$  با درصدهای مختلف (الف:  $\text{pH}=7$ ، ب:  $\text{pH}=4$ )



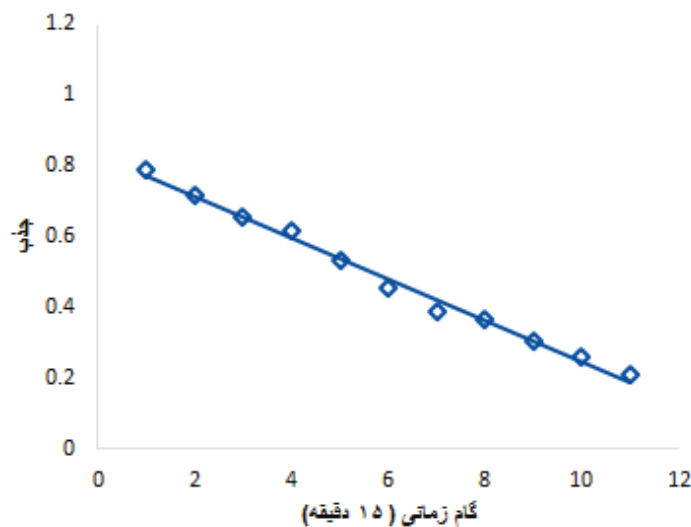
جدول ۱- درصد رنگ‌بری نانوکاتالیست‌های Ce-TiO<sub>2</sub> پس از زمان ۷۵ دقیقه با درصدهای مختلف سریم با تغییر pH

نمونه A	TiO <sub>2</sub> خالص	ناخالصی ۱٪	ناخالصی ۳٪	ناخالصی ۵٪	ناخالصی ۱۰٪
pH=۷	۳۸٪	۷۶٪	۴۶٪	۹۷٪	۹۶٪
pH=۴	۴۹٪	۲۱٪	۵۴٪	۷۷٪	۹۵٪

جذب با استفاده از طیف سنج UV-VIS در طول موج ۴۹۰ نانومتر اندازه‌گیری شد. در نهایت، میزان رنگ‌بری ضد یخ برای نمونه ۵٪ برابر ۸۰٪ حاصل شد.

در نهایت مکانیزم فرآیند فتوکاتالیستی نانوذرات Ce-TiO<sub>2</sub> مورد بررسی قرار گرفت. خاصیت فوتوکاتالیستی TiO<sub>2</sub> با آلاینده‌های یون‌های لاتنانیدها با الکترون 4f افزایش می‌یابد، به طوری که یون‌های لاتنانید با پایه‌های لوئیس متفاوت شامل اسیدهای ارگانیک، آمین‌ها، آلدئیدها، الکل‌ها و تیول‌ها از طریق برهم‌کنش گروه‌های عاملی با اربیتال f لاتنانید تشکیل کمپلکس می‌دهند. همچنین تاثیر اکسیدهای لاتنانید بر روی جدایی الکترون-حفره تحت نور مرئی باعث افزایش فعالیت فوتوکاتالیستی می‌شود.

واکنش‌های فتوکاتالیستی زمانی فعال می‌شوند که انرژی کافی برای برانگیخته شدن الکترون‌های لایه ظرفیت و انتقال به لایه هدایت را دریافت کند. تنها در این صورت است که واکنش‌های (۶) تا (۱۰) برای جفت الکترون-حفره انجام می‌شوند. در مولکول‌های ماده رنگزا و نانوذرات اکسید تیتانیوم، جذب سطحی روی سطح فتوکاتالیست، نقش مهمی را در فرایند رنگ‌بری دارند. در این تحقیق، پاسخ رنگ‌بری نمونه برای پساب کارخانه‌ی ضد یخ با pH=۷ بررسی شد (شکل ۶). بدین ترتیب که ۱۰۰ میلی لیتر از محلول رقیق شده پساب ضد یخ با ۰/۰۲ گرم از کاتالیست، با ناخالصی بهینه ۵ درصد سریم مخلوط شد و سپس تحت تابش UV در راکتور و بر روی همزن مغناطیسی قرار داده شد. نمونه برداری در فواصل زمانی ۱۵ دقیقه انجام شد و

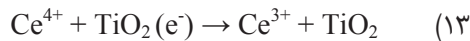


شکل ۶- پاسخ رنگ‌بری نمونه‌های ۵٪ ناخالصی سریم برای پساب کارخانه ضد یخ

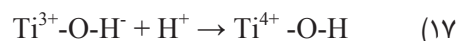
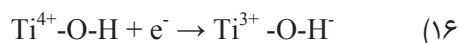




یون‌های Ce ذخیره‌ساز و انتقال‌دهنده خوب حامل‌ها به شمار می‌رود. بنابراین الکترون‌های تحرکی به راحتی به O<sub>2</sub> روی سطح Ce<sup>3+</sup>-TiO<sub>2</sub> منتقل می‌شوند.



از طرف دیگر Ti<sup>3+</sup> می‌تواند نوارهای انرژی از نقایص شبکه را تشکیل دهد و نقش به دام‌اندازی حفره را برای انتقال بار داشته باشد. این نقایص TiO<sub>2</sub> می‌تواند از بازترکیب الکترون - حفره جلوگیری کند. مکانیزم انتقال بار در معادله‌های (۱۶) و (۱۷) آمده است.



#### ۴- نتیجه‌گیری

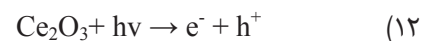
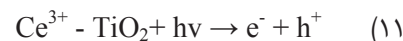
خواص فتوکاتالیستی و رنگ‌بری نانوذرات اکسید تیتانیم آلائیده شده با اتم‌های سریم (Ce-TiO<sub>2</sub>) با درصد‌های مختلف با موفقیت بررسی شدند. نتایج جذب نور UV نشان داد که در نمونه کاتالیست بیشترین میزان رنگ‌بری متیلن بلو مربوط به نمونه با ناخالصی ۵٪ سریم و به اندازه ۹۷٪ در محیط خنثی بعد از مدت زمان ۷۵ دقیقه می‌باشد که با افزایش بیشتر ناخالصی تغییری در میزان رنگ‌بری متیلن بلو مشاهده نمی‌شود. همچنین تست رنگ‌بری کاتالیست برای حذف پساب کارخانه ضد یخ نشان داد که میزان رنگ‌بری ضدیخ برای نمونه با ناخالصی ۵٪ سریم برابر ۸۰٪ بدست می‌آید.

از بین این لاتانیدها Ce دارای مزیت ویژه است:  
 (۱) تشکیل عامل اکسید - احیا Ce<sup>3+</sup>/Ce<sup>4+</sup> با تغییر CeO<sub>2</sub> و Ce<sub>2</sub>O<sub>3</sub> تحت واکنش اکسید - احیا  
 (۲) تشکیل آسان جای‌خالی‌های اکسیژن<sup>۱</sup>  
 (۳) تشکیل ساختارهای الکترونی متفاوت (4f<sup>0</sup> 5d<sup>0</sup>)Ce<sup>4+</sup>,  
 (4f<sup>1</sup>, 5d<sup>0</sup>) Ce<sup>3+</sup> که منجر به خواص اپتیکی متفاوتی می‌شود.

همچنین جفت الکترون - حفره از Ce<sup>3+</sup> - TiO<sub>2</sub> و Ce<sub>2</sub>O<sub>3</sub> تولید شوند. پس می‌توان گفت که:

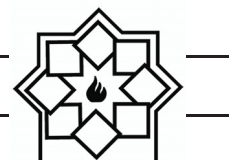
(۴) الکترون می‌تواند از تراز ظرفیت Ce<sup>3+</sup>-TiO<sub>2</sub> به تراز Ce (4f) برانگیخته شود.

یک الکترون می‌تواند از حالت پایه Ce<sub>2</sub>O<sub>3</sub> به تراز Ce (4f) برانگیخته شود. بنابراین جذب انتقال قرمز از طریق دو معادله (۱۱ و ۱۲) زیر به وجود می‌آید. ترازهای Ce (4f) نقش بسیار اساسی در تولید جفت الکترون - حفره تحت نور مرئی ایفا می‌کنند.



یون‌های لاتانید نقش مهمی در به دام انداختن الکترون‌های رسانش TiO<sub>2</sub> دارند. یون‌های لاتانید نقش اسید لوئیس در به دام انداختن الکترون‌های رسانش دارند. الکترون‌های به دام افتاده در سایت‌های Ce<sup>3+</sup>/Ce<sup>4+</sup> به اطراف اکسیژن‌های جذب شده منتقل می‌شوند (معادله‌های ۱۳ و ۱۴). با تشکیل گروه OH الکترون‌هایی که از طریق فرایند نوردی تولید شده‌اند، منتقل می‌شوند (معادله ۱۵).

<sup>۱</sup> Oxygen vacancy

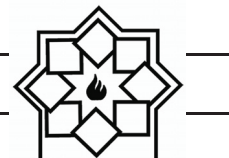


## مراجع

- photocatalytic process”, Iranian Journal of Environmental Health Science and Engineering, vol. 8, pp. 35-40, 2011.
- [9] I. K. Konstantinou and T. A. Albanis, “TiO<sub>2</sub>-assisted photo-catalytic degradation of azo dyes in aqueous solution: Kinetic and mechanistic investigations: A Review”, Applied Catalyst B: Environmental, vol. 49, pp. 1-14, 2004.
- [10] U. I. Gaya and A. H. Abdullah, “Heterogeneous photocatalytic degradation of organic contaminants over titanium dioxide: A review of fundamentals, progress and problems”, Journal of Photochemistry and Photobiology C: Photochemistry Reviews, vol. 9, pp. 1-12, 2008.
- [11] J. Jeni and S. Kanmani, “Solar nano photocatalytic decolorization of reactive dyes using titanium dioxide”, Iranian Journal of Environmental Health Science and Engineering, vol. 8, pp. 15-24, 2011.
- [12] N. Mahmoodi, M. Arami, N. Limaee and K. Gharanjig, “Decolorization and mineralization of textile dyes at solution bulk by heterogeneous nano photocatalysis using immobilized nano particles of titanium dioxide”, Colloid Surface A: Physicochemical Engineering Aspects, vol. 29, pp. 125-131, 2006.
- [13] M. Saravanan, N. Pabmanavhan and M. Sivarjan, “Kinetics of heterogeneous photo-catalytic degradation of reactive dyes in an immobilized TiO<sub>2</sub> photocatalytic reactor”, Journal of Colloid Interface Science, vol. 295, pp. 159-164, 2006.
- [14] Fujishima and K. Honda, “Electrochemical Photolysis of Water at a Semiconductor Electrode”, Nature, vol. 238, pp. 37, 1972.
- [15] M. Ramazani, M. Farahmandjou and T.P. Firoozabadi, “Fabrication and Characterization of Rutile TiO<sub>2</sub> Nanocrystals by Water Soluble Precursor”, Physical Chemistry Research, vol. 3, pp. 293-298, 2015.
- [1] G. McMullan, C. Meehan, A. Conneely, N. Kirby, T. Robinson, I.M. Nigam, R. Marchant and W.F. Smyth, “Microbial decolorization and degradation of textile dyes”, Applied Microbiology and Biotechnology, vol. 56, pp. 81-87, 2001.
- [2] I. M. Banat, P. Nigam, D. Singh and R. Marchant, “Microbial decolorization of textile dye-containing effluents: A review”, Bioresource Technology, vol. 58, pp. 217-227, 1996.
- [3] C. I. Pearce, J. R. Lloyd and J. T. Guthrie, “The removal of color from textile wastewater using whole bacterial cells: A review”, Dyes and Pigments, vol. 58, pp. 179-196, 2003.
- [4] S. Akhtar, A. A. Khan and Q. Husain, “Potential of immobilized bitter melon (Momordica charantia) peroxidases in the decolorization and removal of textile dyes from polluted wastewater and dyeing effluent”, Chemosphere, vol. 60, pp. 291-301, 2005.
- [5] N. Azbar, T. Yonar and K. Kestioglu, “Comparison of various advanced oxidation processes and chemical treatment methods for COD and color removal from a polyester and acetate fiber dyeing effluent”, Chemosphere, vol. 55, pp. 35-43, 2004.
- [6] U. Altinbas, S. Domeci and A. Baristiran, “Treatability study of wastewater from textile industry”, Environmental Technology, vol. 16, pp. 389-394, 1995.
- [7] H. Movahedian Attar and R. Rezaee, “Investigating the efficiency of advanced photochemical oxidation (APO) technology in degradation of direct azo dye by UV/H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> process”, Journal of Water and Wastewater, vol. 59, pp. 75-83, 2006.
- [8] M. H. Ehrampoosh, G. R. Moussavi, M. T. Ghaneian, S. Rahimi and M. Ahmadian, “Removal of Methylene blue dye from textile simulated sample using tubular reactor and TiO<sub>2</sub>/UV-C



- from  $H_2O$  Photochemical & Photobiological Sciences”, vol. 4, pp. 857–861, 2005.
- [24] X. Zhang and L. Lei, “Preparation of Photocatalytic  $Fe_2O_3$ -  $TiO_2$  Coatings in One Step by Metal Organic Chemical Vapor Deposition”, Applied Surface Science, vol. 254, pp. 2406–2412, 2008.
- [25] L. Shi, C. Li, H. Gu and D. Fang, “Morphology and Properties of Ultrafine  $SnO_2$ -  $TiO_2$  Coupled Semiconductor Particles”, Materials Chemistry and Physics, vol. 62, pp. 62–67, 2000.
- [26] J. He, Q. Z. Cai, Q. Luo, D. Q. Zhang, T. T. Tang and Y.F. Jiang, “Photocatalytic Removal of Methyl Orange in An Aqueous Solution by a  $WO_3/TiO_2$  Composite Film Korean Journal of Chemical Engineering”, vol. 27, pp. 435–438, 2010.
- [27] Y. Zhao, C. Li, X. Liu, F. Gu, H.L. Du and L. Shi, “Zn doped  $TiO_2$  Nanoparticles with High Photocatalytic Activity Synthesized by Hydrogen-Oxygen Diffusion Flame”, Applied Catalysis B: Environmental, vol. 79, pp. 208–215, 2008.
- [28] E. A. Kozlova, T. P. Korobkina, A. V. Vorontsov and V.N. Parmon, “Enhancement of the  $O_2$  or  $H_2$  Photoproduction Rate in a  $Ce^{3+}/Ce^{4+}$ - $TiO_2$  System by the  $TiO_2$  Surface and Structure Modification”, Applied Catalysis A: General, vol. 367, pp. 130–137, 2009.
- [29] S. Watanabe, X. Ma and C. Song, “Selective Sulfur Removal from Liquid Hydrocarbon Over Regenerable  $CeO_2$ - $TiO_2$  Adsorbent for Fuel Cell Application”, American Chemical Society: Division of Fuel Chemistry, vol. 49, pp. 511–513, 2004.
- [30] Jafari, S. Khademi and M. Farahmandjou, “Nano-crystalline Ce-doped  $TiO_2$  Powders: Sol-gel Synthesis and Optoelectronic Properties”, Material Research Express, vol. 5, pp. 095008, 2018.
- [16] M. Ramazani, M. Farahmandjou and T.P. Firoozabadi, “Effect of Nitric acid on Particle Morphology of the Nano- $TiO_2$ ”, International journal of Nanoscience and Nanotechnology, vol. 11, pp. 115-122, 2015.
- [17] M. Farahmandjou, “Self-Cleaning Measurement of Nano-Sized Photoactive  $TiO_2$ ”, Journal of Computer & Robotics, vol. 5, pp. 15-19, 2014.
- [18] R. Knizikevicius, “Simulation of Reactive Sputter Deposition of  $TiO_2$  Films”, Materials Science (Medziagotyra), vol. 16, pp. 202–204, 2010.
- [19] S. Watanabe, X. Ma and C. Song, “Selective Sulfur Removal from Liquid Hydrocarbon Over Regenerable  $CeO_2$ - $TiO_2$  Adsorbent for Fuel Cell Application”, American Chemical Society: Division of Fuel Chemistry, vol. 49, pp. 511–513, 2004.
- [20] S. Deng, Z. Lia, J. Huang and G. Yua, “Preparation, Characterization and Application of a Ce–Ti Oxide Adsorbent for Enhanced Removal of Arsenate from Water”, Journal of Hazardous Materials, vol. 179, pp. 1014–1021, 2010.
- [21] M. B. Radoic'ic', I. A. Jankovic', V. N. Despotovic', D.V. Sojic', T.D. Savic', Z.V. Saponjic', B.F. Abramovic' and M.I. Comor, “The role of surface defect sites of titania nanoparticles in the photocatalysis: Aging and modification”, Applied Catalysis B: Environmental, vol. 138, pp. 122–127, 2013.
- [22] Hamdi, A.M. Ferraria, A.M. Botelho do Rego, D.P. Ferreira, D.S. Conceic, L.F.V. Ferreira and S. Bouattour, “Bi-Y doped and co-doped  $TiO_2$  nanoparticles: Characterization and photocatalytic activity under visible light irradiation”, Journal of Molecular Catalysis A: Chemical, vol. 380, pp. 34–42, 2013.
- [23] J. Bandara, C. P. K. Udawatta and C. S. K. Rajapakse, “Highly Stable CuO Incorporated  $TiO_2$  Catalyst for Photocatalytic Hydrogen Production



- [31] Jafari, S. Khademi, M. Farahmandjou, A. Darudi and R. Rasuli, "Structural and Optical Properties of  $\text{Ce}^{3+}$ -Doped  $\text{TiO}_2$  Nanocrystals Prepared by Sol-Gel Precursors", Journal of Electronic Materials, vol. 47, pp. 6901-6908, 2018.