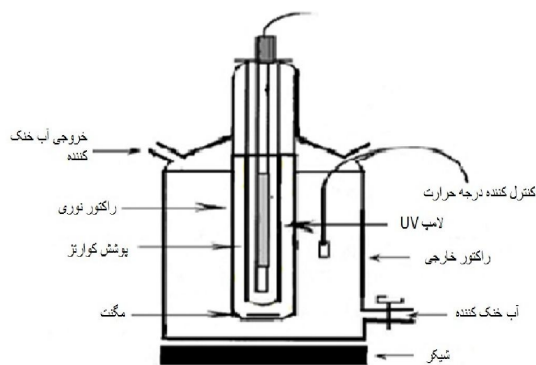


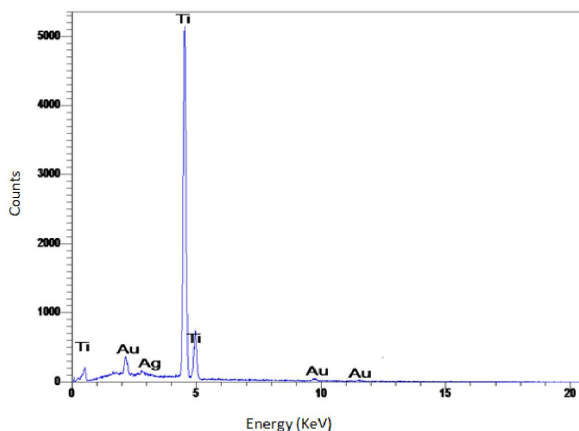
$\gamma_0 \text{ s t t } \Theta \text{ i z z } \gamma \text{ N N f } \gamma \text{ p } (\text{UV}) \mid \bar{\text{A}} \text{ h t } \bar{\text{E}} \text{ a } \bar{\text{N}} \text{ e } \bar{\text{C}} \text{ i } \mid \lambda \text{ K o } \bar{\text{C}} \text{ o } \bar{\text{K}} \text{ o}$
 $(\text{ZnO}) \text{ a } \bar{\text{p}} \gamma \gamma_0 \text{ s t g } \bar{\text{p}} (\text{TiO}_2) \text{ q } \bar{\text{N}} \bar{\text{O}} \bar{\text{K}} \bar{\text{Q}} \bar{\text{O}} \bar{\text{S}} \gamma_0 \text{ s t g } \bar{\text{A}} \gamma \bar{\text{C}} \bar{\text{O}} \bar{\text{I}} \bar{\text{A}} \bar{\text{C}} \bar{\text{Q}} \bar{\text{a}}$
 $\cdot (\bar{\text{I}}) \gamma \bar{\text{N}} \parallel \bar{\text{A}} \bar{\text{O}} \bar{\text{G}} \bar{\text{z}} \bar{\text{I}} \text{ o}$

[illegible][illegible][illegible][illegible][illegible]



شکل ۱: شماتیک دستگاه اسپکترومتر UV-Vis

برای بررسی ساختار و ترکیب نانوذرات Ag-TiO_2 از روش SEM-EDX استفاده شد. در این روش، نمونه‌ها در یک دستگاه SEM قرار می‌دهند و با یک پرتو الکترونی تابانده می‌شوند. این پرتو باعث ایجاد سیگنال‌های ثانویه می‌شود که توسط یک سیستم EDX تحلیل می‌شود. نتایج این آزمایش نشان می‌دهد که نانوذرات Ag-TiO_2 دارای یک ساختار کریستالی هستند و به خوبی در یک ماتریس TiO_2 پخش شده‌اند. همچنین، با استفاده از روش XRD، مشخص شد که نانوذرات Ag-TiO_2 دارای یک فاز کریستالی هستند که با فاز TiO_2 مطابقت دارد. این نتایج نشان می‌دهد که نانوذرات Ag-TiO_2 دارای یک ساختار کریستالی هستند و به خوبی در یک ماتریس TiO_2 پخش شده‌اند.

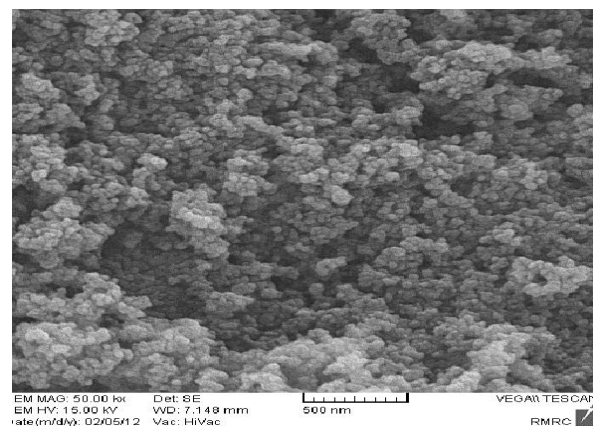


شکل ۲: طیف EDS از نانوذرات Ag-TiO_2

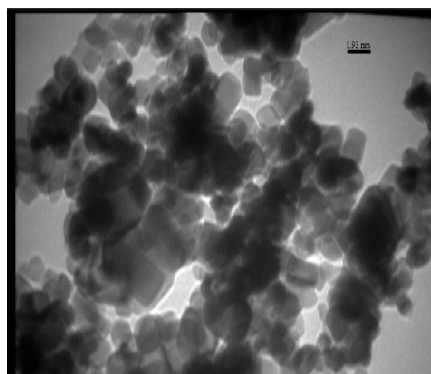
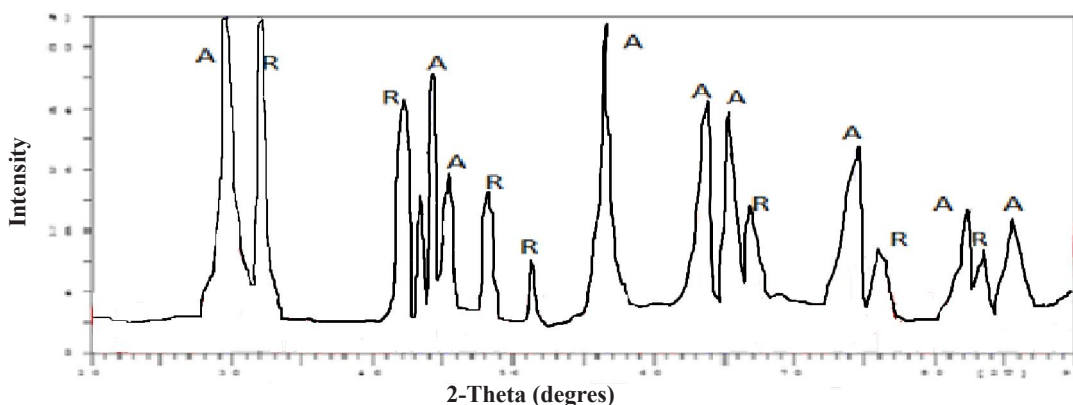
برای بررسی تغییرات در جذب نوری نانوذرات Ag-TiO_2 در طول زمان، از یک دستگاه اسپکترومتر UV-Vis استفاده شد. در این روش، نمونه‌ها در یک سلول نمونه قرار می‌دهند و با یک پرتو نور تابانده می‌شوند. این پرتو باعث ایجاد سیگنال‌های جذب می‌شود که توسط یک سیستم UV-Vis تحلیل می‌شود. نتایج این آزمایش نشان می‌دهد که نانوذرات Ag-TiO_2 دارای یک جذب نوری قوی هستند که در طول زمان تغییرات کمی دارد. این نتایج نشان می‌دهد که نانوذرات Ag-TiO_2 دارای یک جذب نوری قوی هستند که در طول زمان تغییرات کمی دارد.

نتیجه‌گیری

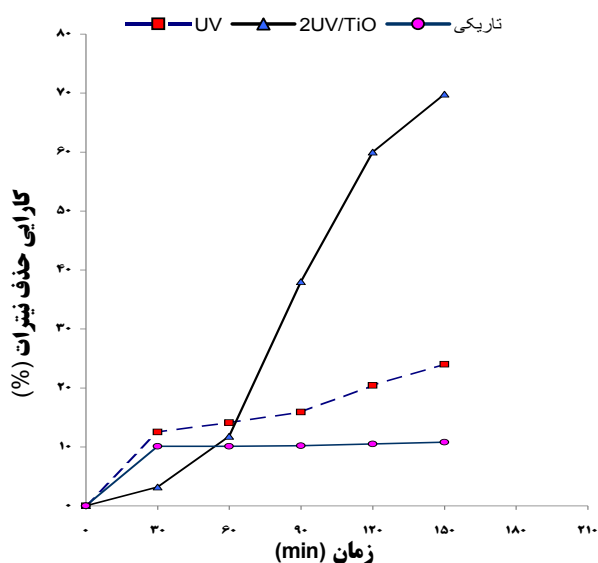
در این مقاله، نانوذرات Ag-TiO_2 با استفاده از روش سنتز سول-ژل سنتز شده‌اند. نتایج این آزمایش نشان می‌دهد که نانوذرات Ag-TiO_2 دارای یک ساختار کریستالی هستند و به خوبی در یک ماتریس TiO_2 پخش شده‌اند.



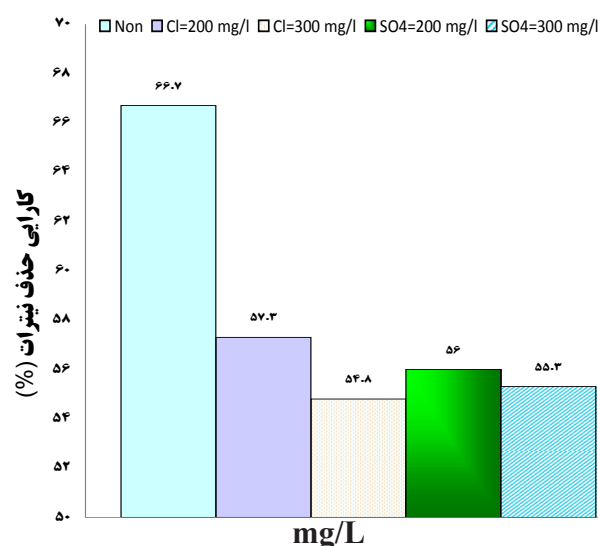
شکل ۳: تصویر SEM از نانوذرات Ag-TiO_2

[illegible]

سلامت و محیط
دوره پنجم/ شماره سوم/ پاییز ۱۳۹۱
فصلنامه علمی پژوهشی انجمن علمی بهداشت محیط ایران



۱. نمودار درصد حذف نیترات در طول زمان برای سیستم‌های UV، 2UV/TiO₂ و تاریکی. شرایط: [Ag-TiO₂] = ۰.۵ mg/L، pH=۷، C₀ = ۱۰۰ mg/L نیترات



۲. نمودار درصد حذف نیترات در طول زمان برای سیستم‌های UV، 2UV/TiO₂ و تاریکی. شرایط: [Ag-TiO₂] = ۰.۵ mg/L، pH=۷، C₀ = ۱۰۰ mg/L نیترات

$\text{TiOH} \rightarrow \text{TiO}^\cdot + \text{H}^+ \rightarrow \text{pH} > 6.25$ (h)
 در این پژوهش، برای بررسی تأثیر pH بر حذف نیترات، آزمایش‌ها در pH های مختلف (۳، ۵، ۷، ۹، ۱۱) انجام شد. نتایج نشان داد که در pH های بالاتر از ۶.۲۵، حذف نیترات به طور قابل توجهی افزایش می‌یابد. این امر می‌تواند به دلیل تشکیل رادیکال هیدروکسیل (•OH) در pH های بالاتر باشد. همچنین، در pH های بالاتر، سطح بار الکتریکی ذرات TiO₂ کاهش می‌یابد و این امر می‌تواند به جذب بیشتر نیترات منجر شود. در pH ۷، بیشترین حذف نیترات مشاهده شد. این نتیجه با نتایج سایر پژوهش‌ها در مورد حذف نیترات با TiO₂ سازگار است.

در ادامه، تأثیر غلظت Ag-TiO₂ بر حذف نیترات بررسی شد. نتایج نشان داد که با افزایش غلظت Ag-TiO₂، درصد حذف نیترات نیز افزایش می‌یابد. این امر می‌تواند به دلیل افزایش سطح فعال و جذب بیشتر نیترات باشد. در غلظت ۰.۵ mg/L، بیشترین حذف نیترات مشاهده شد. این نتیجه با نتایج سایر پژوهش‌ها در مورد حذف نیترات با Ag-TiO₂ سازگار است.

در ادامه، تأثیر غلظت نیترات بر حذف نیترات بررسی شد. نتایج نشان داد که با افزایش غلظت نیترات، درصد حذف نیترات کاهش می‌یابد. این امر می‌تواند به دلیل کاهش سطح فعال و جذب کمتر نیترات باشد. در غلظت ۲۰۰ mg/L، بیشترین حذف نیترات مشاهده شد. این نتیجه با نتایج سایر پژوهش‌ها در مورد حذف نیترات با Ag-TiO₂ سازگار است.

در ادامه، تأثیر pH بر حذف نیترات بررسی شد. نتایج نشان داد که در pH های بالاتر از ۶.۲۵، حذف نیترات به طور قابل توجهی افزایش می‌یابد. این امر می‌تواند به دلیل تشکیل رادیکال هیدروکسیل (•OH) در pH های بالاتر باشد. همچنین، در pH های بالاتر، سطح بار الکتریکی ذرات TiO₂ کاهش می‌یابد و این امر می‌تواند به جذب بیشتر نیترات منجر شود. در pH ۷، بیشترین حذف نیترات مشاهده شد. این نتیجه با نتایج سایر پژوهش‌ها در مورد حذف نیترات با TiO₂ سازگار است.

در ادامه، تأثیر غلظت Ag-TiO₂ بر حذف نیترات بررسی شد. نتایج نشان داد که با افزایش غلظت Ag-TiO₂، درصد حذف نیترات نیز افزایش می‌یابد. این امر می‌تواند به دلیل افزایش سطح فعال و جذب بیشتر نیترات باشد. در غلظت ۰.۵ mg/L، بیشترین حذف نیترات مشاهده شد. این نتیجه با نتایج سایر پژوهش‌ها در مورد حذف نیترات با Ag-TiO₂ سازگار است.

- Javadi AH. Photocatalytic degradation of phenol in Aqueous Solutions by Fe(III)-doped TiO₂/UV Process. *Journal of Health & Environment*. 2011;3(4):369-380 (in Persian).
9. Sa J, Agüera CA, Gross S, Anderson JA. Photocatalytic nitrate reduction over metal modified TiO₂. *Journal of Applied Catalysis B: Environmental*. 2009;85(3-4):192-200.
10. Van Grieken R, Marugan J, Sordo C, Martinez P, Pablos C. Photocatalytic inactivation of bacteria in water using suspended and immobilized silver-TiO₂. *Journal of Applied Catalysis B: Environmental*. 2009;93(1-2):112-8.
11. Rengaraj S, Li XZ. Enhanced photocatalytic reduction reaction over Bi³⁺-TiO₂ nanoparticles in presence of formic acid as a hole scavenger. *Chemosphere*. 2007;66(5):930-8.
12. Sobana N, Muruganadham M, Swaminathan M. Nano-Ag particles doped TiO₂ for efficient photodegradation of direct azo dyes. *Journal of Molecular Catalysis A: Chemical*. 2006;258 (1-2): 124-32.
13. Tryba B, Piszcz M, Morawski AW. Photocatalytic and self-cleaning properties of Ag-doped TiO₂. *Journal of Open Materials Science*. 2010;4(2):5-8.
14. Shirzad Siboni M, Samadi MT, Rahmani A, Khataee A, Bordbar M, Samarghandi MR. Photocatalytic removal of hexavalent chromium and divalent nickel from aqueous solution by UV irradiation in the presence of titanium dioxide nanoparticles. *Iranian Journal of Health and Environment*. 2010;3(3):261-70 (in Persian).
15. Ghanbarian M, Nabizadeh R, Mahvi AH, Nasseri S, Naddafi K. Photocatalytic degradation of linear alkyl benzene sulfonate from aqueous solution by TiO₂ nanoparticles. *Iranian Journal of Health and Environment*. 2011;8(4):309-16 (in Persian).
16. Behnajadi MA, Modirshahla N, Shokri M, Rad B. Enhancement photocatalytic activity of TiO₂ nanoparticles by silver doping: Photodeposition versus liquid impregnation methods. *Global Nest Journal*. 2008;10(1):1-7.
17. APHA. AWWA. WEF. APHA. Standard Methods for the Examination of Waters and Wastewaters. 21st ed. Washington, DC: American Public Health Association (APHA); 2005.
18. Shaygani Madad M, Jaleh B, Ashrafe Gh. The effect of thermal operation and particle size on TiO₂ nanoparticle phase changes. *Majlesi Journal of Materials Engineering*. 2011;4(4):51-7.
19. Li Y, White TJ, Lim SH. Low temperature synthesis and microstructural control of titania nano-particles. *Journal of Solid State Chemistry*. 2004;177(4-5):1372-81.
20. Ranjit KT, Viswanathan B. Photocatalytic reduction of nitrite and nitrate ions to ammonia on M/TiO₂ catalysts. *Journal of Photochemistry and Photobiology A: Chemistry*. 1997;108(1):73-8.
21. Yang L, Yu LE, Ray MB. Degradation of paracetamol in aqueous solutions by TiO₂ photocatalysis. *Water Research*. 2008;42(13):3480-8.
22. Mahvi AH, Ghanbarian M, Nasseri S, Khairi A. Mineralization and discoloration of textile wastewater by TiO₂ nanoparticles. *Desalination*. 2009;239(1-3):309-16.
23. Sobczynski A, Duczmal L. Photocatalytic destruction of catechol on illuminated titania. *Journal of Reaction Kinetics and Catalysis Letters*. 2004;82(2):213-8.
24. Kashif N, Ouyang F. Parameters effect on heterogeneous photocatalysed degradation of phenol in aqueous dispersion of TiO₂. *Journal of Environmental Sciences*. 2009;21(4):527-33.
25. Guo Z, Ma R, Li G. Degradation of phenol by nanomaterial TiO₂ in wastewater. *Chemical Engineering Journal*. 2006;119(1):55-9.
26. Damodar RA, Swaminathan T. Performance evaluation of a continuous flow immobilized rotating tube photocatalytic reactor (irtpr) immobilized with TiO₂ catalyst for azo dye degradation. *Chemical Engineering Journal*. 2008;144:59-66.

Photocatalytic Reduction of Nitrate in Aqueous Solutions using Ag-doped TiO₂/UV Process

Saeed Parastar¹, *Simin Nasser¹, Amir Hossein Mahvi¹, Mitra Gholami¹, Amir Hossein Javadi², Saeedeh Hemmati¹

¹Department of Environmental Health Engineering, Faculty of Health, Tehran University of Medical Sciences, Tehran, Iran

² Institute of Engineering of Jihad Keshavarzi, Tehran, Iran

Received; 03 March 2011 Accepted; 28 May 2011

ABSTRACT

Background and Objectives: Pollution of water resources to nitrate is an environmental problem in many parts of the world. This problem possibly causes diseases such as methemoglobinemia, lymphatic system cancer and Leukemia. Hence, nitrate control and removal from water resources is necessary. Considering that application of nanomaterials in treatment of environmental pollutants has become an interesting method, in this research use of Ag-doped TiO₂ nanoparticles synthesized through photodeposition produced under UV irradiation was studied for removal of nitrate from aqueous solutions.

Materials and Methods: Three nitrate concentrations of 20, 50, and 100 mg/L were considered. In order to determine the effect of Ag-doped TiO₂ nanoparticles on nitrate removal, dosages of 0.1, 0.4, 0.8 and 1.2 g/L nanoparticles were used; pH range of 5-9 was also considered. The effect of Ag-doped TiO₂ nanoparticles both in darkness and under UV irradiation was studied. Moreover, the presence of chloride and sulfate anions on the system removal efficiency was investigated.

Results: The optimum performance of nitrate removal (95.5%) was obtained using nitrate concentration of 100 mg/L, in acidic pH and 0.8 g/L Ag-TiO₂. Increase of nanoparticle dosage up to 0.8 g/L, increased the removal efficiency, but for 1.2 g/L dosage of nanoparticles, the removal efficiency decreased. Maximum reduction performance without nanoparticles, under UV irradiation and under darkness conditions were 32% and 23.3% , respectively. In addition, we found that presence of sulfate and chloride anions in aqueous solution reduced efficiency of nitrate removal.

Conclusion: Results of this study showed that Ag-doped TiO₂ nanoparticles may be efficiently used for nitrate removal from aqueous solutions.

Keywords: Photocatalytic reduction, Ag-doped TiO₂, Nitrate, Aqueous solutions

*Corresponding Author: naserise@tums.ac.ir

Tel: +98 21 88989133, Fax: +98 21 88989133