سنتز و مشخصه یابی نانوذرات هسته-پوسته Fe₃O₄-Chitosan به روش همرسوبی به

منظوراستفاده در درمان

قادری، فهیمه* ؛ لطفی، شیدا ; بهاری، علی

دانشکده علوم پایه دانشگاه مازندران ، بابلسر

چکیدہ

در این پژوهش نانوذرات ابر پارامغناطیس Fe₃O₄-Chitosan به روش همرسوبی درجا سنتز شدند. ویژگیهای نانوساختاری و مورفولوژی نانوذرات به وسیله میکروسکوپ الکترونی عبوری(TEM)، پراش پرتو ایکس(XRD)، طیف سنج تبدیل فوریه مادون قرمز(FTIR) و مغناطیس سنج نمونه مرتعش(VSM) بررسی شدند. نانوذرات ابرپارامغناطیس Fe₃O₄-Chitosan زیست سازگار سنتز شده با قطر متوسط ۲۲ نانومتر، ساختار شبه کروی، ویژگی های ابر پارامغناطیسی در دمای اتاق می توانند برای کاربردهای پزشکی به ویژه تحویل هدفمند دارو و هایپرترمی بهره ور گردند.

Synthesis and characterization of core-shell Fe3O4 -Chitosan nanoparticles by coprecipitation method for use in the treatment

Ghaderi, Fahimeh* ; Lotfi, Sheida ; Bahari , Ali

Department of basic Science, University of Mazandaran, Babolsar,

Abstract

In this study, Fe3O4-Chitosan superparamagnetic nanoparticles (SMNPS) were prepared by in-situ coprecipitation method. The characterization of synthesized nanoparticles was performed by transmission electron microscopy (TEM), X-ray diffraction (XRD), Fourier transform infrared spectroscopy (FTIR) and vibrating sample magnetometry (VSM) analyses. Biocompatible Fe3O4-Chitosan superparamagnetic nanoparticles with an average diameter of 32 nm, have quasi-spherical structure, Superparamagnetic properties at room temperature can be useful for medical applications, targeted drug delivery and hyperthermia specially

هوا اکسید شده و به دلیل انرژی سطح بالا تمایل زیادی به انباشتگی دارند که کاربردشان را محدود میکند(۵)، یکی از راهکارها پوشش سطوح با پلیمر میباشد. پوشش سطوح نانوذرات مغناطیسی Fe₃O4 با پلیمر های زیست سازگار و زیست تخریب پذیر علاوه بر افزایش پایداری شیمیایی، ثبات کلوئیدی بالا، زیست سازگاری، افزایش مدت زمان حضور در پلاسما،امکان اتصال چند-گانه دارو و کنترل رها سازی آنها را نیز برای کاربردهای درمانی

مقدمه

نانوذرات مغناطیسی Fe₃O4 به دلیل ویژگیهای فیزیکی و شیمیایی منحصر بفرد از جمله ابرپارامغناطیسی بودن در صنایع و علوم مختلف به خصوص زیست-پزشکی مانند جداسازی سلول(۱) ، هایپرترمی(۲)، تحویل هدفمند دارو(۳) و به عنوان عامل کنتراست در تصویربرداری بر پایه تشدید مغناطیسی(MRI) (۴) پتانسیل بالقوهای دارند. این نانوذرات بهراحتی در مجاورت

فراهم میکنند(۶). پلیمرهای مصنوعی و طبیعی گوناکونی برای این کار وجود دارد که در این میان پلیمر طبیعی، آبدوست، زیست سازگار و زیست تخریب پذیر کیتوسان به دلیل ماهیت کاتیونی و وجود گروه آمین اولیه برای عاملدار کردن بیشتر با اجزاء و یا اتصال با مکان خاص برای کاربرد های زیست-پزشکی بسیار مناسب میباشد(۷).

در این گزارش نانوذرات مغناطیسی Fe₃O₄ به روش همرسوبی یونهای Fe²⁺ و Fe³⁺ در حضور یک باز قوی سنتز و نانوذرات مغناطیسی Fe^{3O}4-Chitosan نیز به روش همرسوبی درجا آماده شدند. سنجش پراش اشعه ایکس(XRD) نشان داد که پوشش تاثیری بر ساختار نانوذرات Fe₃O₄ نداشته است و نانوذرات هسته-پوسته نیز مانند نانوذرات برهنه دارای ساختار اسپینل معکوس می باشند. طیف سنجی تبدیل فوریه ی مادون قرمز

(FTIR)حضور پوشش کیتوسان بر سطح نانوذرات و مغناطیس سنج نمونه ی مرتعش (VSM) رفتار ابر پارامغناطیس نانوذرات را تایید کردند. همچنین تصاویر حاصل از میکروسکوپ الکترونی عبوری(TEM) ساختار شبه کروی و قطر میانگین 32 نانومتر را برای نانوذرات هسته-پوسته نشان داد. نتایج حاکی بر این است که می توان از نانوذرات ابرپارامغناطیس -Fe3O4 است که می توان از نانوذرات ابرپارامغناطیس دافت دادوی اشباع در زمینه تشخیصی و درمانی پزشکی به ویژه دارو رسانی هدفمند و هایپرترمی بهره برد.

روش تحقيق:

روش سنتز نانو ذرات Fe₃O₄ :

نانوذرات Fe_3O_4 حاضر به روش همرسوبی Fe^{2} و Fe^{3} در حضور یک باز قوی سنتز شدند برای اینکار ۱/۰۷ گرم از FeCl₂.4H₂O و ۲/۹۱ گرم از FeCl₃.6H₂O در ۱۰۰ میلی لیتر آب مقطر دیونیزه با دمای ۸۰ درجه سانتی گراد بوسیله همزن مکانیکی به مدت ۱۵ دقیقه حل و سپس ۲۰ میلی لیتر محلول آمونیوم هیدروکسید ۲۵٪ به صورت قطره قطره به آن اضافه شد، رسوبهای سیاهرنگ حاصل به کمک آهنربا جدا و چندین مرتبه با آب مقطر دیونیزه و اتانول شسته شدند. سپس نانومواد حاصل به مدت ۴ ساعت در دمای ۵۰ درجه سانتی گراد خشک گردیدند.

نانوذرات مغناطیسی Fe₃O₄ - Chitosan حاضر به روش همرسوبی درجا سنتز شدند. ۱ گرم کیتوسان در ۱۰۰ میلی لیتر محلول ۱٪ استیک اسید به مدت ۲۰ دقیقه با دمای ۸۰ درجه سانتی گراد با همزن مکانیکی حل و ۱/۰۷ گرم از FeCl_{2.}4H₂O و ۲/۹۱ گرم از FeCl_{3.}6H₂O به آن اضافه گردید پس از گذشت ۳۰ دقیقه ۲۰ میلی لیتر محلول آمونیوم هیدروکسید ۲۵٪ به صورت قطره قطره به آن اضافه گردید و به مدت ۳ ساعت به وسیله همزن مکانیکی در دمای ۸۰ درجه سانتی گراد حل شد، رسوبهای قهوه ای سوخته به کمک آهنربا جدا و چندین مرتبه با آب مقطر دیونیزه و اتانول شسته شدند. نانومواد حاصل بمدت ۸ ساعت در دمای ۵۰ درجه سانتی گراد خشک گردیدند.

ابزار خصوصيات يابى نانوذرات:

مورفولوژی سطح و ویژگی ساختاری نانوذرات مغناطیسی Fe₃O₄ به وسیله و نانوذرات هسته-پوسته Fe₃O₄ -Chitosan به وسیله میکروسکوپ الکترونی عبوری(TEM)، پراش انرژی پرتو ایکس(XRD) ، مغناطیس سنج نمونه مرتعش(VSM) و حضور گروههای عاملی موجود در کیتوسان بر سطح نانوذرات Fe₃O₄ به وسیله طیف سنج تبدیل فوریه مادون قرمز(FTIR) بررسی شدند.

نتايج و بحث:

شکل ۱، الگوهای پراش اشعه ایکس (XRD) برای نانوذرات Fe₃O₄ و نانوذرات هسته-پوسته Fe₃O₄-Chitosan نشان میدهد.شکل ۱، ۶ قله مشخص شده توسط شاخصهای میلر 220,311,400,511,440

قطر نانوذرات، k ثابت دبای شرر و برابر ۸٬۰۸۹، م طول موج اشعه ایکس ، β پهنا در نصف مقدار بیشینه ارتفاع و θ زاویه براگ میباشد. اندازه نانو ذرات Fe₃O4 با نرم افزار Fe₃O4-Chitosan برابر ۷ نانومتر و نانوذرات هسته –پوسته Fe₃O4-Chitosan برابر ۱۱ نانومتر بدست آمد.



شكل ا : طيف XRD نانوذرات سنتز شده Fe₃O₄ و KRD و Fe₃O₄

حضور مولکول کیتوسان بر روی سطح نانوذرات Fe₃O₄ را می-توان با بررسی طول موج وابسته به پیوندهای مرتبط بهوسیله طیف سنج تبدیل فوریه مادون قرمز(FTIR) شکل ۲، تایید کرد. همانطور که مشاهده می کنید قله جذب در موج برابر ¹⁻ ۵۳۰ مربوط به پیوند O-Fe در هر دو نمونه است که شدت آن در هسته-پوسته بدلیل حضور پوشش و کاهش جذب تشعشع توسط هسته کم شده است و شدت قله در کاهش جذب تشعشع توسط هسته کم شده موج ¹⁻ ۳۴۵۰ مربوط به حضور تعداد زیادی از گروه های هیدروکسیل OH می باشد و شدت این قله در نانوذرات هسته-پوسته Fe₃O₄ است که نشان از تمایل به انباشتگی کمتر از نانوذرات هسته پوسته Fe₃O₄ است که نشان از تمایل به انباشتگی کمتر از نانوذرات هسته پوسته Fe₃O₄ است که نشان از تمایل به انباشتگی کمتر از نانوذرات هسته پوسته Fe₃O₄ است که نشان از تمایل به انباشتگی کمتر از نانوذرات هسته پوسته Fe₃O₄ است که نشان از تمایل به انباشتگی کمتر از نانوذرات هسته پوسته موج در اندومات که تر از نانوذرات هسته پوسته موج Fe₃O₄ ایز از نشان از تمایل به انباشتگی کمتر انانوذرات هسته پوسته موج ایز از نشان از تمایل به انباشتگی کمتر انوذرات هسته پوسته به میز از نشان از تمایل به انباشتگی کمتر انانوذرات هسته پوسته دور کرد میز از انوذرات هسته پوسته آمیز از نانوذرات هسته پوسته آمیز از نانوذرات ۲۹۵0 می باشد. پوشش کیتوسان به طور موفقیت آمیز از



شكل ٢ : طيف FTIR نانوذرات سنتز شده Fe₃O₄ ، و Fe₃O₄ .

تصویر میکروسکوپ الکترونی برای نانوذرات - Fe₃O₄ میکروسکوپ الکترونی برای نانوذرات - Fe₃O₄ مست که Chitosan در شکل۲ نشان داده شدهاست.واضح است که Fe₃O₄ -Chitosan با ابعاد نانو ،شکل کروی و ساختار هسته-پوسته به طور موفقیت آمیز سنتز شده است.متوسط اندازه ذرات هسته-پوسته S2nm نیز S2Na بدست آمده است.



شكل ۳: تصوير TEM نانوذرات سنتز شده TEM تانوذرات سنتز

به طور کلی نانوذرات Fe₃O₄ با اندازه کمتر از ۲۰ نانومتر با داشتن وادارندگی و پسماند صفر رفتار ابرپارامغناطیسی از خود بروز می-دهند(۲). در شکل۴ منحنی پسماند مغناطیسی نانوذرات Fe₃O₄ ر Fe₃O₄-Chitosan نشان داده شده است. هردو نانوذرات سنتز شده دارای رفتار ابرپارامغناطیسی با وادارندگی نزدیک به Oe در دمای اتاق میباشند و مغناطش اشباع برای نانوذرات Fe₃O4 و Fe₃O₄ -Chitosan

- J. Bao, W. Chen, T.T. Liu, Y.L. Zhu, P.Y. Jin, L.Y. Wang, J.F. Liu, Y.G. Wei, Y.D. Li,Bifunctional Au–Fe3O4nanoparticles for protein separation, ACS Nano 1 (2007) 298-293
- [2] Lubbe AS, Bergemann C, Riess H, Schriever F, Reichardt P,Possinger K et al (1996) Clinical experiences with magnetic drug targeting: a phase I study with 40 epidoxorubicin in 14 patients with advanced solid tumors. Cancer Res 56(20):4686– 4693
- [3] Veiseh O, Gunn JW, Zhang M (2010) Design and fabrication of magnetic nanoparticles for targeted drug delivery and imaging. Adv Drug Deliv Rev 62:284–304
- [4] Weissleder R, Cheng H-C, Bogdanova A, Bogdanov A Jr (1997) Magnetically labeled cells can be detected by MR imaging J Magn Reson Imaging 7:258–263
- [5] A.K. Gupta, M. Gupta, Biomaterials 26 (2005) 1565
 [6] M.L. Lorenzo-Lamosa, C. Remunan-Lopez, J.L.
- [6] M.L. Lorenzo-Lamosa, C. Remunan-Lopez, J.L. Vila-Jato, M.J.Alonso, J. Control Release 52 (1998) 109
- [7] Y.Y. Liang, L.M. Zhang, Bioconjugation of papain on superparamagnetic nanoparticles decorated with carboxymethylated chitosan,Biomacromolecules 8 (2007) 1480–1486
- [8] Das M, Mishra D, Maiti TK, Basak A, Pramanik P (2008) Biofunctionalization of magnetite nanoparticles using an aminophosphonic acid coupling agent: new, ultradispersed,iron-oxide folate nanoconjugates for cancerspecific targeting. Nanotechnology 19(41):415101
- [9] Coates J (2000) Encyclopedia of analytical chemistry. In: Meyers RA (ed) Interpretation of infrared spectra, a practical approach. Wiley, Chichester, pp 10815–10837
- [10] Jordan, R. Scholz, P. Wust, H. Fähling, R. Felix, Magnetic fluid hyperthermia (MFH): cancer treatment with AC magnetic field induced excitation of biocompatible superparamagnetic nanoparticles, J. Magn. Magn. Mater. 201 0419-413 (1999)

۳۸/۸۷emu/gr میباشد. کاهش مغناطش اشباع در نانوذرات هسته-پوسته Fe₃O₄-Chitosan سنتز شده به دلیل حضور پوسته غیرمغناطیسی کیتوسان بر سطح نانوذرات مغناطیسی است(۱۰) اما خاصیت ابرپارامغناطیسی خود را حفظ کردند.



شکل ۴ : منحنی پسماند مغناطیسی نانوذرات سنتز شده Fe₃O₄ و - Fe₃O₄ Fe₃O₄ در دمای اتاق

نتيجه گيرى

در این گزارش نانوذرات Fe₃O₄ زیست عملگرا شده با پلیمر کیتوسان به روش همرسوبی درجا سنتز شدند. با توجه به طیف FTIR و وجود گروههای عاملی مربوطه برهمکنش خوبی بین نانوذرات Fe₃O₄ رکیتوسان ایجاد شدهاست. طبق طیف XRD طی فرآیند پوشش، نانوذرات Fe₃O₄ ساختار اسپینل معکوس خود را حفظ کردهو اندازه نانوذرات Fe₃O₄-Chitosan به علت خود را حفظ کردهو اندازه نانوذرات Fe₃O₄-Chitosan ساختار محضور پوشش ۴ نانومتر بیشتر از نانوذرات Fe₃O₄-Chitosan به علت آست. طبق تصاویر TEM نانوذرات Fe₃O₄-Chitosan ساختار است. طبق تصاویر Keg منانوذرات Fe₃O₄-Chitosan ساختار شبه کروی، هسته-پوسته و اندازه متوسط ۳۲ نانومتر دارند. با توجه تبه منحنی پسماند VSM مغناطش اشباع نانوذرات -Fe₃O₄ رادنosan تقریبا صفر م₀باشد.

نانوذرات ابرپارامغناطیسی هسته-پوسته Fe₃O₄ -Chitosan نانوذرات ابرپارامغناطیسی هسته-پوسته کروی، اندازه زیست سازگار شده در این گزارش با ساختار شبه کروی، اندازه متوسط ۳۲ نانومتر، مغناطش اشباع مناسب، برای عاملدار کردن بیشتر با اجزاء و یا اتصال با مکان خاص در کاربرد های درمانی