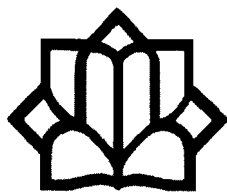


بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ



دانشگاه کاشان

دانشکده شیمی

گروه شیمی معدنی

پایان نامه جهت اخذ درجه کارشناسی ارشد

در رشته شیمی معدنی

عنوان:

تهیه و شناسایی نانوذرات زیرکونیا با استفاده از روش تخریب حرارتی ترکیبات کئوردیناسیونی

حاوی لیگاندهای دهنده ی اکسیژن

استاد راهنما:

دکتر مسعود صلواتی نیاسری

به وسیله:

مهناز دادخواه جزی

شهریور 1388

زبانم پر از سپاس و بند بند استخوانم تسبیح‌گوی تو باد،

به نعمت‌های بی‌کرانت، ای سلسله جنبان آفرینش و ای مهربان پروردگارم.

ای همه بفتشایش،

توان بفتشا،

تو مرا مدد کن که در راهی که گام برداشته‌ام، استوار باشم و جز برای تو و در

راه تو گامی بر ندارم،

که بی مدد تو گامی نباید،

که بی فیض تو گامی نشاید،

و بی عنایت تو گامی نباید.

تشکر و سپاس:

سپاس فراوان و بی‌پایان دارم از استاد عزیز و گران‌قدرم، جناب آقای **دکتر مسعود صلواتی**

نیاسری، که اقیانوس بی‌انتهای صبر و بردباریشان، تکیه‌گاه ساقه‌های نازک نیلوفران باورم شد تا پیچک‌وار در سایه‌سار سخاوت بی‌دریغ‌شان تا اوج آسمان شکفتن به پرواز درآیم و پهنه‌ای از زیبایی دانش را لمس کنم و در پرتو راهنمایی‌های ارزنده و صمیمانه ایشان این پژوهش به ثمر رسید.

از اساتید ارجمند و فرزانه جناب آقایان، **دکتر سید ابولقاسم کاهانی** و **دکتر مجید ماستری فراهانی** که قبول زحمت نموده و داوری این پژوهش را عهده‌دار بودند، کمال تشکر و سپاس را دارم که رهنمودهای دقیق و ارزنده ایشان مرا در تکمیل این پژوهش یاری نمود. همچنین از جناب آقای **دکتر بامنیری** که به عنوان نماینده‌ی تحصیلات تکمیلی در جلسه‌ی دفاع حضور به عمل رساندند کمال تشکر را دارم.

از **سرکار خانم دکتر داور** که همواره و تحت هر شرایطی کمک و راهنمای من بودند و صبورانه به پرسش‌هایم پاسخ می‌دادند نیز تشکر ویژه و فراوان دارم.

همچنین از تمامی **دوستان عزیزم** که در این پژوهش مرا یاری نموده و دلگرمی و انرژی مضاعفی به من هدیه دادند، بی‌نهایت سپاسگزارم.

تقدیم به...

-مادر مهربانم،

اوکه وجودم برایش همه رنج بود و وجودش برایم همه مهر،

توانش رفت تا به توانی برس،

اوکه فروغ نگاهش، گرمی کلامش و روشنی رویش،

سرمایه‌های جاودانی زندگی من است،

اوکه راستی قامت، در شکستگی قامتش تجلی یافت.

در برابر وجود گرامی ایشان زانوی ادب بر زمین می‌نهم و با دلی مملو از عشق و محبت و

فضوح، بر دستانش بوسه می‌زنم.

سرو وجودش همواره استوار باد

-روح پاک پدر عزیز و بزرگوارم

او که یادش همواره در ذهنم جاری خواهد بود.

-خانواده محترم و دوست‌داشتنی‌ام

آنان که همواره حامی من در زندگی بوده‌اند و هیچ کمکی را از من دریغ نکرده

اند.

چکیده

در سال‌های اخیر استفاده از زیرکونیا توجه زیادی را به خود جلب کرده است. ذرات زیرکونیا و سرامیک‌های وابسته به آن به طور وسیعی در صنایع قابل استفاده می‌باشند. کاربردهای گسترده زیرکونیا در صنایع مختلف به واسطه خواص منحصر به فرد فیزیکی و شیمیایی آن می‌باشد که از جمله آن‌ها می‌توان به مقاومت مکانیکی بالا، استحکام، چقرمگی، سازگاری طبیعی، مقاومت در برابر فرسایش و خوردگی و پایداری شیمیایی را نام برد.

در این پروژه، تهیه نانوذرات زیرکونیا را با استفاده از پیش‌ماده‌های جدید معدنی و استفاده از یک روش ساده، ارزان قیمت و تکرارپذیر گزارش کرده‌ایم. در این روش کمپلکس‌های معدنی زیرکونیوم، توسط حرارت تخریب شده و نانوساختارهای زیرکونیا شکل می‌گیرند. به منظور کاهش اندازه ذرات در این روش، از اولئیل آمین، تری‌فنیل فسفین و پلی‌اتیلن گلیکول استفاده کرده‌ایم. در آخر به منظور شناسایی محصولات یاد شده از تکنیک‌های مختلفی استفاده شد، که عبارتند از: پراش اشعه‌ی X (XRD)، میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM)، میکروسکوپ الکترونی عبوری (TEM)، طیف‌سنجی فوتوالکترون با اشعه‌ی X (XPS)، تجزیه‌ی وزن‌سنجی حرارتی (TGA)، فوتولومینسانس (PL)، ماوراءبنفش-مرئی (UV-Vis) و دستگاه FT-IR.

فهرست مطالب	صفحه
فصل اول	1
مقدمه	1
1-1- نانو و نانوفناوری	1
2-1- تاریخچه نانوفناوری	5
3-1- قابلیت‌های نانوفناوری	7
4-1- طبقه بندی نانومواد	11
5-1- نانوذرات	12
6-1- خواص و کاربردهای نانوذرات	12
7-1- روش های ساخت نانوذرات	15
1-7-1- روش های حالت بخار	15
1-1-7-1- رسوب فیزیکی بخار	15
2-1-7-1- چگالش گاز خنثی	16
3-1-7-1- پاشش حرارتی	17
4-1-7-1- ذوب در محیط فوق سرد	18
5-1-7-1- رسوب شیمیایی بخار	18
2-7-1- روش های حالت مایع	18
1-2-7-1- سل-ژل	18
2-2-7-1- فرایندهای شیمیایی مرطوب	20
3-7-1- روش های حالت جامد	22
1-3-7-1- آلیاژسازی مکانیکی	22
2-3-7-1- فرایندهای شیمیایی-مکانیکی	23
8-1- شناسایی مواد نانو ساختار	24
1-8-1- میکروسکوپ الکترونی عبوری (TEM)	24
2-8-1- میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM)	26
3-8-1- طیف‌سنجی پراش پرتو ایکس (XRD)	30
4-8-1- طیف‌سنجی الکترونی برای آنالیز شیمیایی (XPS)	33
5-8-1- طیف سنجی ماوراء بنفش و مرئی (UV-vis)	34
6-8-1- طیف سنجی فتولومینسانس (PL)	34
7-8-1- اسپکتروسکوپی تبدیل فوریه مادون قرمز (FT-IR)	35
8-8-1- توزین و آنالیز حرارتی (TGA)	36
9-1- آشنایی با زیرکونیا	36

37	1-9-1 خواص و کاربردهای زیرکونیا
39	2-9-1 روش های ساخت زیرکونیا
47	10-1 سنتز نانوذرات با استفاده از پیش ماده ی تک منبع (SSP)
49	11-1 روش تخریب حرارتی
50	1-11-1 تاریخچه روش تخریب حرارتی
54	فصل دوم
54	1-1-2 وسایل آزمایشگاهی
54	2-1-2 مواد شیمیایی
56	3-1-2 دستگاه های مورد استفاده
57	2-2 روش انجام آزمایش
58	1-2-2 سنتز پیش ماده $[Zr(acac)_3(H_2O)_2](NO_3)$
	1-1-2-2 تخریب حرارتی پیش ماده $[Zr(acac)_3(H_2O)_2](NO_3)$ با استفاده از سورفکتانت اولئیل آمین
59	2-1-2-2 تخریب حرارتی پیش ماده $[Zr(acac)_3(H_2O)_2](NO_3)$ با استفاده از سورفکتانت پلی اتیلن گلیکول
61	2-2-3-1 عملیات حرارتی بر روی پیش ماده $[Zr(acac)_3(H_2O)_2](NO_3)$
61	2-2-2 سنتز و استفاده از پیش ماده $[Zr(HAP)_3(H_2O)_2](NO_3)$
62	3-2-2 سنتز و استفاده از پیش ماده $[Zr(sal)_3(H_2O)_2](NO_3)$
63	فصل سوم
63	1-3 معرفی
63	2-3 شناسایی پیش ماده $[Zr(acac)_3(H_2O)_2](NO_3)$
64	1-2-3 مطالعه طیف FT-IR مربوط به پیش ماده
65	2-2-3 مطالعه طیف آنالیز عنصری مربوط به پیش ماده
	3-3 بررسی نانوذرات زیرکونیای حاصل از تخریب حرارتی پیش ماده
65	$[Zr(acac)_3(H_2O)_2](NO_3)$ و استفاده از اولئیل آمین به عنوان سورفکتانت
66	1-3-3 مطالعه XRD نانوذرات ZrO_2
69	2-3-3 مطالعه TEM نانوذرات ZrO_2
70	3-3-3 مطالعه SEM نانوذرات ZrO_2
72	4-3-3 مطالعه خواص نوری و طیف PL نانوذرات ZrO_2
74	5-3-3 مطالعه انتقال الکترونی و طیف UV-vis نانوذرات ZrO_2
75	6-3-3 مطالعه XPS نانوذرات ZrO_2
77	7-3-3 مطالعه FT-IR نانوذرات ZrO_2

- 4-3- بررسی نانوذرات زیرکونیای حاصل از تخریب حرارتی پیش‌ماده
 78.....[Zr(acac)₃(H₂O)₂](NO₃) استفاده از PEG به عنوان سورفکتانت.....
- 1-4-3- مطالعه XRD نانوذرات ZrO₂..... 79
- 2-4-3- مطالعه TEM نانوذرات ZrO₂..... 80
- 3-4-3- مطالعه SEM نانوذرات ZrO₂..... 82
- 5-3- جمع بندی 83
- 6-3- بررسی نانوذرات زیرکونیای حاصل از عملیات حرارتی پیش‌ماده
 85.....[Zr(acac)₃(H₂O)₂](NO₃)
- 7-3- شناسایی پیش‌ماده [Zr(HAP)₃(H₂O)₂](NO₃)..... 86
- 1-7-3- مطالعه طیف FT-IR مربوط به پیش‌ماده 87
- 2-7-3- مطالعه آنالیز عنصری مربوط به پیش‌ماده..... 87
- 3-7-3- مطالعه وزن سنجی گرمایی مربوط به پیش‌ماده 88
- 8-3- بررسی نانوذرات زیرکونیای حاصل از تخریب حرارتی پیش‌ماده
 89.....[Zr(HAP)₃(H₂O)₂](NO₃)
- 1-8-3- مطالعه XRD نانوذرات ZrO₂..... 89
- 2-8-3- مطالعه TEM نانوذرات ZrO₂..... 91
- 3-8-3- مطالعه SEM نانوذرات ZrO₂..... 92
- 4-8-3- مطالعه XPS نانوذرات ZrO₂..... 92
- 5-8-3- مطالعه PL نانوذرات ZrO₂..... 93
- 9-3- بررسی نانوذرات زیرکونیای حاصل از عملیات حرارتی پیش‌ماده
 95.....[Zr(HAP)₃(H₂O)₂](NO₃)
- 10-3- شناسایی پیش‌ماده [Zr(sal)₃(H₂O)₂](NO₃)..... 96
- 1-10-3- مطالعه طیف FT-IR مربوط به پیش‌ماده 96
- 2-10-3- مطالعه آنالیز عنصری مربوط به پیش‌ماده 97
- 11-3- بررسی نانوذرات زیرکونیای حاصل از تخریب حرارتی پیش‌ماده
 98.....[Zr(sal)₃(H₂O)₂](NO₃)
- 1-11-3- مطالعه XRD نانوذرات ZrO₂..... 98
- 2-11-3- مطالعه TEM نانوذرات ZrO₂..... 99
- 3-11-3- مطالعه SEM نانوذرات ZrO₂..... 100
- 4-11-3- مطالعه XPS نانوذرات ZrO₂..... 100
- 5-11-3- مطالعه PL نانوذرات ZrO₂..... 101

103	12-3- بررسی نانوذرات زیرکونیای حاصل از عملیات حرارتی پیش‌ماده [Zr(sal) ₃ (H ₂ O) ₂](NO ₃)
105	13-3- بحث و نتیجه‌گیری
109	منابع و مأخذ

فهرست شکل‌ها و جداول

الف- فهرست شکل‌ها

- شکل (1-1). مقایسه طول‌های مختلف..... 2
- شکل (2-1). شماتیک دستگاه چگالش گاز خنثی 16
- شکل (3-1). پاشش حرارتی 17
- شکل (4-1). شکل ساده‌ای از فرآیند آسیاب مکانیکی 23
- شکل (5-1). تصویر یک میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) 27
- شکل (6-1). پهنای پیک در نصف ارتفاع 32
- شکل (7-1). نانومیل‌های زیرکونیا 39
- شکل (8-1). نانوکلاسترهای زیرکونیا 40
- شکل (9-1). الگوی XRD نانوکریستال‌های زیرکونیا تهیه شده توسط ترمل 42
- شکل (10-1). تصاویر TEM نانوکریستال‌های تهیه شده توسط ماکسیموف و همکارانش 43
- شکل (11-1). تصویر SEM میله‌های زیرکونیا 44
- شکل (12-1). تصویر SEM کره‌های زیرکونیا 45
- شکل (13-1). تصویر SEM نانوساختارهای زیرکونیا 46
- شکل (14-1). تصویر میکروسکوپ الکترونی عبوری با وضوح بالا (HRTEM) نانوساختارهای زیرکونیا 47
- شکل (15-1). (a) تصویر SEM و (b,c) تصاویر TEM مربوط به نانوخوشه‌های NiO 53
- شکل (1-2). لیگاندهای مورد استفاده در پژوهش حاضر 56
- شکل (1-3). طیف FT-IR مربوط به پیش ماده تهیه شده از لیگاند استیل استون 64
- شکل (2-3). الگوی پراکندگی اشعه X (XRD) از نانو کریستال‌های تازه تهیه شده ی ZrO_2 سنتز شده توسط اولئیل‌امین 68
- شکل (3-3). تصویر میکروسکوپ الکترونی عبوری (TEM) از نانو کریستال‌های ZrO_2 سنتز شده توسط اولئیل‌امین 70
- شکل (4-3). تصاویر SEM زیرکونیا قبل از کلسینه کردن 71
- شکل (5-3). تصاویر SEM زیرکونیا بعد از کلسینه کردن 72
- شکل (6-3). طیف فتولومینسانس نانوذرات مکعبی شکل زیرکونیا 73
- شکل (7-3). طیف UV-vis مربوط به نانوذرات زیرکونیا 75
- شکل (8-3). طیف XPS نانو ذرات زیرکونیا 76
- شکل (9-3). طیف FT-IR نانوذرات زیرکونیا 77
- شکل (10-3). الگوی پراکندگی اشعه X (XRD) از نانو کریستال‌های تازه تهیه شده ی ZrO_2 سنتز شده توسط پلی اتیلن گلیکول قبل و بعد از کلسینه کردن 80

- شکل (3-11). تصویر میکروسکوپ الکترونی عبوری (TEM) از نانو کریستال های ZrO_2 سنتز شده توسط پلی اتیلن گلیکول 81
- شکل (3-12). تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی نانوذرات زیرکونیا قبل از کلسینه کردن ... 82
- شکل (3-13). تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی نانوذرات زیرکونیا بعد از کلسینه کردن ... 82
- شکل (3-14). الگوی XRD و جدول مربوط به موقعیت پیک ها 85
- شکل (3-15). تصاویر SEM نانو ذرات زیرکونیای حاصل از عملیات حرارتی پیش ماده $[Zr(acac)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 86
- شکل (3-16). طیف FT-IR پیش ماده $[Zr(HAP)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 87
- شکل (3-17). منحنی TGA پیش ماده $[Zr(HAP)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 89
- شکل (3-18). الگوی XRD نانوکریستال های زیرکونیا قبل و بعد از کلسینه کردن 90
- شکل (3-19). تصویر TEM نانوذرات زیرکونیای حاصل از پیش ماده $[Zr(HAP)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 91
- شکل (3-20). تصاویر SEM زیرکونیای حاصل از پیش ماده $[Zr(HAP)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 92
- شکل (3-21). طیف XPS نانو ذرات زیرکونیای حاصل از پیش ماده $[Zr(HAP)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 93
- شکل (3-22). طیف فتولومینسانس نمونه زیرکونیای حاصل از پیش ماده $[Zr(HAP)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 94
- شکل (3-23). تصویر TEM نانوذرات زیرکونیای حاصل از عملیات حرارتی بر روی پیش ماده $[Zr(HAP)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 96
- شکل (3-24). طیف FT-IR پیش ماده $[Zr(sal)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 97
- شکل (3-25). الگوی XRD زیرکونیای حاصل از پیش ماده $[Zr(sal)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 98
- شکل (3-26). تصویر TEM نانوذرات زیرکونیای به دست آمده از پیش ماده $[Zr(sal)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 99
- شکل (3-27). تصاویر SEM نانوذرات زیرکونیای به دست آمده از پیش ماده $[Zr(sal)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 100
- شکل (3-28). طیف XPS Zr 3d و O 1s نانوذرات زیرکونیای به دست آمده از پیش ماده $[Zr(sal)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 101
- شکل (3-29). طیف PL نانوذرات زیرکونیای به دست آمده از پیش ماده $[Zr(sal)_3(H_2O)_2](NO_3)$ 102
- شکل (3-30). تصاویر TEM نمونه های سنتزی 1 و 2 104

ب-فهرست جداول

12.....	جدول (1-1). طبقه بندی نانومواد.....
29.....	جدول (2-1). مقایسه TEM و SEM.....
52.....	جدول (3-1). برخی از نانوذرات اکسیدی تهیه شده به توسط گروه صلواتی نیاسری.....
55.....	جدول (1-2). انواع مواد شیمیایی مورد استفاده.....
57.....	جدول (2-2). دستگاه های مورد استفاده.....
83.....	جدول (1-3). جدول مقایسه ای اندازه ذرات.....
	جدول (2-3). تهیه نانوذرات زیرکونیا تحت شرایط مختلف با پیش ماده
95.....	[Zr(HAP) ₃ (H ₂ O) ₂](NO ₃).....
	جدول (3-3). تهیه نانوذرات زیرکونیا تحت شرایط مختلف با پیش ماده
103.....	[Zr(sal) ₃ (H ₂ O) ₂](NO ₃).....

ج-فهرست طرح‌ها

- طرح (1-1). مکانیسم پیشنهادی تشکیل نانوخوشه‌های NiO..... 52
- طرح (1-3). شماتیک واکنش انجام شده با لیگاند استیل استون و دو نوع سورفکتانت مختلف. 84
- طرح (2-3). شماتیک واکنش انجام شده با لیگاند 2-هیدروکسی استوفنون..... 94
- طرح (3-3). شماتیک واکنش انجام شده با لیگاند سالیسیل آلدئید..... 102

فصل اول

مقدمه

فصل دوم

بخش تجربی

فصل سوم

بحث و نتیجه گیری

منابع وماخذ

مقدمه

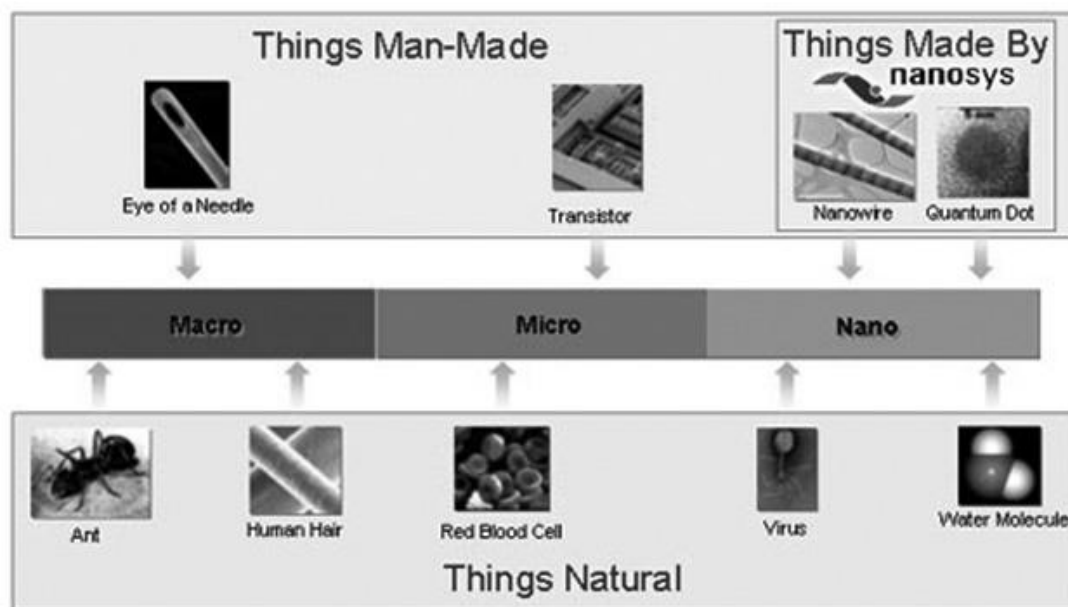
1-1 - نانو و نانوفناوری

پیشوند نانو در اصل یک کلمه یونانی است. معادل لاتین این کلمه، Dwarf است که به معنی کوتوله و قد کوتاه است. این پیشوند در علم مقیاس‌ها به معنی یک میلیاردم است. بنابراین یک نانومتر، یک میلیاردم متر است. این مقیاس را با ذکر مثال‌هایی عینی، بهتر می‌توان حس کرد. یک تار موی انسان به طور متوسط قطری حدود 50000 نانومتر دارد. یک سلول باکتری، قطری معادل چند صد نانومتر دارد. کوچک‌ترین اشیای قابل دید توسط چشم غیر مسطح اندازه‌ای حدود 10000 نانومتر دارند. فقط حدود 10 اتم هیدروژن در یک خط، یک نانومتر را می‌سازند. یک مولکول آب دارای قطری در حد 1 نانومتر است. قطر یک نانو لوله‌ی تک لایه $1/20$ نانومتر است، کوچک‌ترین ترانزیستورها به اندازه‌ی 20 نانومتر هستند، مولکول DNA در حدود $2/5$ نانومتر پهنا دارد و پروتئین‌ها بین 1 تا 20 نانومتر می‌باشند، قطر ATP حدود 10 نانومتر است.

رفتار مواد در ابعاد نانومتر (10^{-9} m) در مقایسه با رفتار ساختارهای حجیم بسیار تفاوت دارد. برای درک بیشتر این مقیاس در شکل (1-1) مقایسه ای بین مقیاس های طولی گوناگون، نشان داده است.

نانتکنولوژی، فناوری جدیدی است که تمام دنیا را فرا گرفته است و به تعبیر دقیقتر "نانتکنولوژی بخشی از آینده نیست بلکه همه آینده است".

علم نانو، مطالعه پدیده ها و دست کاری مواد در مقیاس اتمی، مولکولی و ماکرومولکولی که خصوصیات آنها در این مقیاس کوچک با خصوصیاتشان در مقیاس بزرگ متفاوت است.



شکل (1-1). مقایسه طول های مختلف