

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ



دانشگاه حکیم سبزواری
دانشکده فنی و مهندسی

پایان نامه جهت دریافت درجه کارشناسی ارشد مهندسی مواد - شناسایی و انتخاب مواد مهندسی

سنتز و مشخصه یابی فیلم های لایه نازک مزومتخلخل TiO_2 دوپ شده با کروم جهت استفاده
در سلول های خورشیدی حساس شده به رنگینه

استاد راهنما :

دکتر حمیدرضا اویسی

پژوهشگر :

حسن نخعی

زمستان ۹۳



سوگند نامه دانش آموختگان دانشگاه حکیم سبزواری

کزین برتر اندیشه بر نگذرد

به نام خداوند جان و خرد

اینک که به خواست آفریدگار پاک، کوشش خویش و بهره گیری از دانش استادان و سرمایه های مادی و معنوی این مرز و بوم، توشه ای از دانش و خرد گرد آورده ام، در پیشگاه خداوند بزرگ سوگند یاد می کنم که در به کارگیری دانش خویش، همواره بر راه راست و درست گام بردارم. خداوند بزرگ، شما شاهدان، دانشجویان و دیگر حاضران را به عنوان داورانی امین گواه می گیرم که از همه دانش و توان خود برای گسترش مرزهای دانش بهره گیرم و از هیچ کوششی برای تبدیل جهان به جایی بهتر برای زیستن، دریغ نورزم. پیمان می بندم که همواره کرامت انسانی را در نظر داشته باشم و ممنوعان خود را در هر زمان و مکان تا سر حد امکان یاری دهم. سوگند می خورم که در به کارگیری دانش خویش به کاری که با راه و رسم انسانی، آیین پرهیزگاری، شرافت و اصول اخلاقی برخاسته از ادیان بزرگ الهی، به ویژه دین مبین اسلام، مبادت دارد دست نیازم. همچنین در سایه اصول جهان شمول انسانی و اسلامی، پیمان می بندم از هیچ کوششی برای آبادانی و سرافرازی میهن و هم میهنانم فروگذاری نکنم و خداوند بزرگ را به یاری طلبم تا همواره در پیشگاه او و در برابر وجدان بیدار خویش و ملت سرافراز، بر این پیمان تا ابد استوار بمانم.

حسن نخعی

تاییدیه‌ی صحت و اصالت نتایج

بسمه تعالی

اینجانب حسن نخعی به شماره دانشجویی ۹۱۱۳۴۰۵۰۹۸ رشته مهندسی مواد مقطع تحصیلی کارشناسی ارشد تأیید می‌نمایم که کلیه نتایج این پایان‌نامه حاصل کار اینجانب و بدون هرگونه دخل و تصرف و موارد نسخه برداری شده از آثار دیگران را با ذکر کامل مشخصات منبع ذکر کرده‌ام. در صورت اثبات خلاف مندرجات فوق به تشخیص دانشگاه مطابق با ضوابط و مقررات حاکم (قانون حمایت از حقوق مولفان و مصنفان، قانون ترجمه و تکثیر کتب و نشریات و آثار صوتی ضوابط و مقررات آموزشی پژوهشی و انضباطی ...) با اینجانب رفتار خواهد شد و حق هرگونه اعتراض در خصوص احقاق حقوق مکتسب و تشخیص و تعیین تخلف و مجازات را از خویش سلب می‌نمایم. در ضمن مسئولیت هرگونه پاسخگویی به اشخاص اعم از حقیقی و حقوقی و مراجع ذیصلاح (اعم از اداری و قضایی) به عهده اینجانب خواهد بود و دانشگاه هیچ‌گونه مسئولیتی در این خصوص نخواهد داشت.

نام و نام خانوادگی: حسن نخعی

تاریخ و امضاء:

مجوز بهره برداری از پایان نامه

بهره برداری از این پایان نامه در چهار چوب مقررات کتابخانه و با توجه به محدودیتی که توسط استاد راهنما به شرح زیر تعیین می شود بلامانع است:

✓ بهره برداری از این پایان نامه برای همگان بلامانع است.

✓ بهره برداری از این پایان نامه با اخذ مجوز از استاد راهنما بلامانع است.

✓ بهره برداری از این پایان نامه تا تاریخ ممنوع است.

استاد راهنما: دکتر حمیدرضا اویسی

تاریخ:

امضاء:

به نام پروردگار هستی بخش آغاز و با نام او این دست نوشته حقیر را تقدیم می کنم:
به استاد گرامی و دلسوز، آقای دکتر اویسی که به واقع حق استادی خود را ایفا نمودند.
به پدر و مادر عزیزتر از جانم که همه موفقیت خود را مدیون دعا‌های آنها هستم.
به خواهر و برادران مهربانم که در این راه همیشه باعث دلگرمی من بودند.

و به همسر م ...

به کسی که به واقع بسان جویباری کوچک سنگ به سنگ راه را با من لمس کرد و در این وادی مرا تنها نگذاشت...

من مدیون تمامی محبت های شما هستم.

فهرست مطالب

چکیده	۱
فصل اول: مقدمه	
۱-۱- مقدمه	۳
فصل دوم: مروری بر مطالعات انجام شده	
۱-۲- اثر فتوولتاییک	۶
۱-۱-۲- تاریخچه	۶
۲-۲- خصوصیات بنیادی سلول های خورشیدی	۷
۱-۲-۲- انرژی باند ممنوعه	۷
۲-۲-۲- نیم رسانای ذاتی و غیر ذاتی	۸
۳-۲-۲- تبدیل انرژی در سلول های خورشیدی	۹
۴-۲-۲- جذب نوری	۹
۵-۲-۲- باز ترکیب	۱۰
۳-۲-۳- خصوصیات فتوولتایی	۱۰
۱-۳-۲- جریان مدار کوتاه	۱۰
۲-۳-۲- ولتاژ مدار باز	۱۰
۳-۳-۲- فاکتور گنجایش	۱۰
۴-۳-۲- بازده	۱۱
۴-۲- اتلاف انرژی در سلول خورشیدی	۱۲
۱-۴-۲- اتلاف انرژی در سلول خورشیدی ایده آل	۱۲
۲-۴-۲- اتلاف انرژی در سلول خورشیدی واقعی	۱۳
۵-۲- انواع سلول های خورشیدی	۱۴
۱-۵-۲- سلول های خورشیدی نسل اول	۱۴

۱۶ سیلیکون تک بلوری	۱-۱-۵-۲
۱۶ سیلیکون چند بلوری	۲-۱-۵-۲
۱۷ سلول های خورشیدی نسل دوم	۲-۵-۲
۱۷ گالیم آرسناید	۱-۲-۵-۲
۱۸ مس ایندیوم سلناید	۲-۲-۵-۲
۱۸ کادمیوم تلوراید	۳-۲-۵-۲
۱۸ سیلیکون آمورف	۴-۲-۵-۲
۱۹ سلول های خورشیدی نسل سوم	۳-۵-۲
۱۹ سلول های خورشیدی حساس شده به رنگینه	۱-۳-۵-۲
۱۹ سلول های خورشیدی با مواد آلی و غیر آلی	۲-۳-۵-۲
۲۰ سلول های خورشیدی حساس شده به رنگینه	۶-۲
۲۰ تاریخچه	۱-۶-۲
۲۲ اجزا	۲-۶-۲
۲۲ لایه شیشه ای رسانای شفاف	۱-۲-۶-۲
۲۳ رنگ	۲-۲-۶-۲
۲۴ الکترولیت	۳-۲-۶-۲
۲۵ الکتروود شمارنده	۴-۲-۶-۲
۲۵ TiO_2	۵-۲-۶-۲
۲۸ کاربرد	۳-۶-۲
۲۸ اصول کارکرد	۴-۶-۲
۳۰ میزان بازده ی تبدیل فوتون ورودی به جریان	۵-۶-۲
۳۲ عوامل موثر در افزایش بازده	۶-۶-۲
۳۲ TiO_2 اندازه ذرات	۱-۶-۶-۲
۳۲ TiO_2 دوپ کردن	۲-۶-۶-۲
۳۵ TiO_2 روش آماده سازی	۳-۶-۶-۲

۳۵	۴-۶-۶-۲	TiO ₂ ضخامت فیلم
۳۶	۵-۶-۶-۲	TiO ₂ ساختار متخلخل
۳۸	۷-۲	روش های سنتز
۳۸	۱-۷-۲	روش سل ژل
۳۸	۲-۷-۲	روش آبی/حلالی حرارتی
۳۹	۸-۲	روش سل ژل
۳۹	۱-۸-۲	سل
۳۹	۱-۱-۸-۲	تفاوت کلئید با سوسپانسیون و امولسیون
۴۰	۲-۸-۲	ژل
۴۰	۱-۲-۸-۲	انواع ژل
۴۱	۳-۸-۲	مراحل فرآیند
۴۱	۱-۳-۸-۲	هیدرولیز و تراکم
۴۱	۱-۳-۸-۲	مسیر آکوکسیدی
۴۲	۱-۳-۸-۲	مسیر کلئیدی
۴۳	۲-۳-۸-۲	ژل شدن
۴۳	۳-۳-۸-۲	پیرسازی
۴۳	۴-۳-۸-۲	خشک کردن
۴۳	۵-۳-۸-۲	متراکم کردن
۴۳	۴-۸-۲	کاربرد فرآیند سل ژل
۴۵	۹-۲	روش های لایه نشانی
۴۵	۱-۹-۲	پوشش دهی غوطه وری
۴۵	۲-۹-۲	پوشش دهی چرخشی
۴۶	۳-۹-۲	روش کندوپاش
۴۷	۱۰-۲	ساخت سلول خورشیدی حساس شده به رنگینه
۴۸	۱۱-۲	تحقیق های انجام شده

فصل سوم: روش انجام پژوهش

- ۱-۳- مواد و تجهیزات استفاده شده ۶۱
- ۱-۱-۳- مواد شیمیایی ۶۱
- ۲-۱-۳- تجهیزات آزمایشگاهی ۶۲
- ۲-۳- روش آماده سازی نمونه ها ۶۲
- ۱-۲-۳- سنتز ۶۲
- ۲-۲-۳- لایه نشانی ۶۳
- ۱-۲-۲-۳- تمیز کردن زیرپایه ها ۶۳
- ۲-۲-۲-۳- پوشش دهی ۶۳
- ۳-۳- ساخت سلول خورشیدی حساس شده به رنگینه ۶۵
- ۱-۳-۳- حساس سازی فیلم ها با رنگینه ۶۵
- ۲-۳-۳- مونتاژ کردن قطعات سلول خورشیدی ۶۶
- ۴-۳- مشخصه یابی فیلم ها ۶۶
- ۱-۴-۳- آنالیز میکروسکوپ نوری ۶۶
- ۲-۴-۳- آزمون پراش پرتو ایکس (XRD) ۶۷
- ۳-۴-۳- آنالیز نشر پرتو ایکس القا شده با ذره (PIXE) و پس پراکندگی رادرفورد (RBS) ۶۷
- ۴-۴-۳- آنالیز میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM) ۷۰
- ۵-۴-۳- آنالیز طیف سنجی UV-visible ۷۰
- ۶-۴-۳- آنالیز سلول خورشیدی ۷۱

فصل چهارم: نتایج و بحث

- ۱-۴- تصاویر میکروسکوپ نوری ۷۳
- ۲-۴- تحلیل آنالیز پراش پرتو ایکس (X-ray diffraction) ۷۵
- ۱-۲-۴- ساختار فازی ۷۵
- ۲-۲-۴- اندازه بلور ها ۷۶
- ۳-۴- تحلیل آنالیز PIXE ۷۸

۷۹۴-۴- تحلیل آنالیز RBS
۸۴۵-۴- آنالیز میکروسکوپ نیروی اتمی (AFM)
۸۴۴-۵-۱- شکل و اندازه ذرات
۸۵۴-۵-۲- زبری سطح
۸۵۴-۵-۳- تخلخل سطحی
۸۷۴-۶- آنالیز طیف جذبی و عبوری UV-visible
۸۷۴-۶-۱- جذب در منطقه نور UV
۸۷۴-۶-۲- جذب در منطقه نور مرئی
۸۸۴-۶-۳- تاثیر بر انرژی باند ممنوعه
۸۹۴-۶-۴- طیف عبوری
۹۰۴-۷- آنالیز مشخصات سلول خورشیدی
۹۱۴-۷-۱- تاثیر بر ولتاژ مدار باز
۹۲۴-۷-۲- تاثیر بر شدت جریان مدار کوتاه
۹۲۴-۷-۳- تاثیر بر بازده
۹۴۴-۷-۴- تاثیر بر فاکتور گنجایش
	فصل پنجم: نتیجه گیری و پیشنهادات
۹۶۵-۱- نتیجه گیری
۹۷۵-۲- پیشنهادات
۹۸منابع

فهرست جداول

- جدول ۱-۲- مقایسه انواع نسل های سلول خورشیدی ۲۰
- جدول ۲-۲- مقایسه ITO و FTO ۲۳
- جدول ۳-۲- آنالیز سلول خورشیدی ساخته شده با سه ساختار متفاوت TiO_2 در مقاله یچی لی ۵۰
- جدول ۴-۲- مشخصات سلول خورشیدی ساخته شده با TiO_2 در مقاله گیتا و همکاران ۵۶
- جدول ۱-۳- مواد شیمیایی استفاده شده جهت سنتز ۶۱
- جدول ۲-۳- مواد شیمیایی و قطعات مورد نیاز جهت ساخت سلول خورشیدی ۶۱
- جدول ۳-۳- تجهیزات استفاده شده جهت سنتز TiO_2 و لایه نشانی فیلم ها ۶۲
- جدول ۴-۳- نامگذاری نمونه ها بر حسب درصد کروم ۶۳
- جدول ۱-۴- پیک های ظاهر شده، صفحات مربوطه، فاصله صفحات و شدت پیک های نمونه $TiCrO$ ۷۶
- جدول ۲-۴- موقعیت پیک اصلی (۱۰۱)، مقادیر FWHM و اندازه بلور نمونه ها طبق آنالیز XRD ۷۷
- جدول ۳-۴- غلظت عناصر موجود در نمونه $TiCr_2$ شناسایی شده با آنالیز PIXE ۷۹
- جدول ۴-۴- غلظت سه عنصر سیلیسیم، تیتانیوم و کروم در نمونه های دوپ شده با کروم ۷۹
- جدول ۵-۴- ضخامت فیلم TiO_2 نمونه ها ۸۲
- جدول ۶-۴- مقدار عناصر موجود در ترکیب زیرپایه برحسب درصد اتمی ۸۲
- جدول ۷-۴- درصد اتمی سه عنصر تیتانیوم، اکسیژن و کروم در نمونه ها ۸۳
- جدول ۸-۴- درصد اتمی ایزوتوپ های عناصر موجود در فیلم های لایه نازک TiO_2 دوپ شده با کروم ۸۴
- جدول ۹-۴- پارامترهای فتوولتاییک سلول های خورشیدی ساخته شده با فیلم TiO_2 ۹۱

فهرست اشکال

- شکل ۲-۱- باند انرژی، نوار ظرفیت و هدایت در یک نیمه رسانا..... ۸
- شکل ۲-۲- یک مثال از نمودار جریان - ولتاژ..... ۱۱
- شکل ۲-۳- شماتیکی از توزیع طیفی نور خورشید و اتلاف های انرژی. (۱) با انرژی که به وسیله نیم رسانا جذب نمی شود منطبق است، (۲) به اتلاف انرژی اضافه مربوط می شود، (۳) اتلاف فاکتور ولتاژ می باشد و (۴) مرتبط با اتلاف فاکتور انباشتن است..... ۱۲
- شکل ۲-۴- افزایش بازده سلول های خورشیدی سیلیکونی با گذشت زمان..... ۱۵
- شکل ۲-۵- ساختار سلول خورشیدی سیلیکون تک بلور..... ۱۶
- شکل ۲-۶- سلول خورشیدی ساخته شده با مواد آلی..... ۱۹
- شکل ۲-۷- شماتیک اجزای سلول خورشیدی حساس شده به رنگینه..... ۲۱
- شکل ۲-۸- اجزای سلول خورشیدی حساس شده به رنگینه..... ۲۲
- شکل ۲-۹- ساختار سه نوع رنگ روتنیوم دار..... ۲۴
- شکل ۲-۱۰- ساختار آناز..... ۲۶
- شکل ۲-۱۱- ساختار روتایل..... ۲۷
- شکل ۲-۱۲- افزایش استفاده از سلول های خورشیدی حساس شده به رنگینه با گذشت زمان..... ۲۸
- شکل ۲-۱۳- چند نمونه از کاربردهای سلول های خورشیدی حساس شده به رنگینه..... ۲۹
- شکل ۲-۱۴- اصول کارکرد سلول های خورشیدی حساس شده به رنگینه..... ۳۰
- شکل ۲-۱۵- طیف نور خورشید..... ۳۳
- شکل ۲-۱۶- اثر ضخامت فیلم بر بازده در کار سیگو ایتو..... ۳۴
- شکل ۲-۱۷- تغییرات دمایی مراحل فرآیند سل ژل بر حسب زمان..... ۴۲
- شکل ۲-۱۸- مراحل فرآیند پوشش دهی غوطه وری..... ۴۴
- شکل ۲-۱۹- مراحل فرآیند پوشش دهی چرخشی..... ۴۵
- شکل ۲-۲۰- مراحل فرآیند پوشش دهی چرخشی با برش عرضی..... ۴۶

- شکل ۲-۲۱- قرار گرفتن بیشتر حجم ماده پوششی در لبه های زیرپایه در فرآیند پوشش دهی چرخشی..... ۴۶
- شکل ۲-۲۲- روش کندوپاش..... ۴۷
- شکل ۲-۲۳- ساخت سلول خورشیدی حساس شده به رنگینه..... ۴۸
- شکل ۲-۲۴- پراش پرتو ایکس TiO_2 با ابعاد نانو و نانومتخلخل در مقاله یجی لی..... ۵۰
- شکل ۲-۲۵- تصویر SEM برای TiO_2 با ابعاد نانو و نانومتخلخل در مقاله یجی لی..... ۵۰
- شکل ۲-۲۶- نمودار جریان - ولتاژ سلول های خورشیدی ساخته شده با سه ساختار متفاوت TiO_2 در مقاله یجی لی..... ۵۱
- شکل ۲-۲۷- طیف جذب نوری سه ساختار متفاوت TiO_2 در مقاله یجی لی..... ۵۱
- شکل ۲-۲۸- طیف عبوری نمونه دوپ نشده و دوپ شده با کروم در مقاله دیانا ماردار و همکاران..... ۵۲
- شکل ۲-۲۹- تصویر SEM (a) نمونه دوپ نشده و (b) دوپ شده با کروم در مقاله دیانا ماردار و همکاران..... ۵۲
- شکل ۲-۳۰- تصویر AFM (a) نمونه دوپ نشده و (b) دوپ شده با کروم در مقاله دیانا ماردار و همکاران..... ۵۳
- شکل ۲-۳۱- طیف XRD نمونه های یان هوآ پنگ و همکاران (a) کلسینه کردن نمونه دوپ نشده در سه دمای مختلف (b) نمونه های دوپ شده با کروم..... ۵۴
- شکل ۲-۳۲- تغییرات اندازه دانه با میزان کروم در مقاله یان هوآ پنگ و همکاران..... ۵۴
- شکل ۲-۳۳- طیف UV-visible نمونه های با درصد های مختلف کروم در مقاله یان هوآ پنگ و همکاران..... ۵۵
- شکل ۲-۳۴- طیف XRD نمونه های گیتا و همکاران..... ۵۵
- شکل ۲-۳۵- نمودار جریان- ولتاژ (a) (b) (c) (d) درصد کروم در مقاله گیتا و همکاران..... ۵۶
- شکل ۲-۳۶- طیف UV-visible (a) (b) (c) (d) درصد کروم در مقاله گیتا و همکاران..... ۵۷
- شکل ۲-۳۷- طیف XRD نمونه های بیسواژیت (الف) (ب) (ج) (د) درصد کروم..... ۵۷
- شکل ۲-۳۸- طیف XRD نمونه های ژیانجان تیان و همکاران..... ۵۸
- شکل ۲-۳۹- طیف UV-visible نمونه ها در مقاله مک دونل و همکاران (DFT: مقادیر تئوری)..... ۵۹
- شکل ۳-۱- دستگاه پوشش دهی چرخشی استفاده شده در این پژوهش..... ۶۳
- شکل ۳-۲- تصاویر سل های مربوط به نمونه ها پیش از مرحله پوشش دهی و فیلم ها بعد از کلسینه کردن.. ۶۴
- شکل ۳-۳- سیکل زمان و سرعت چرخش دستگاه پوشش دهی چرخشی..... ۶۵
- شکل ۳-۴- سیکل عملیات حرارتی جهت کلسینه کردن نمونه ها..... ۶۵
- شکل ۳-۵- تصویر نمونه ها بعد از غوطه وری در محلول رنگینه..... ۶۶

شکل ۳-۶- میکروسکوپ نوری	۶۶
شکل ۳-۷- دستگاه XRD	۶۷
شکل ۳-۸- اصول آنالیز PIXE	۶۸
شکل ۳-۹- اتاقک واکنش PIXE	۶۸
شکل ۳-۱۰- قسمت های مختلف آنالیز PIXE	۶۹
شکل ۳-۱۱- اصول آنالیز RBS	۶۹
شکل ۳-۱۲- اتاقک RBS	۷۰
شکل ۳-۱۳- دستگاه AFM	۷۰
شکل ۳-۱۴- دستگاه UV-visible	۷۱
شکل ۳-۱۵- شبیه ساز نور خورشید	۷۱
شکل ۳-۱۶- پتانسیو استات	۷۱
شکل ۴-۱- تصاویر میکروسکوپ نوری سطح فیلم ها با بزرگنمایی $100\times$	۷۳
شکل ۴-۲- تصاویر میکروسکوپ نوری سطح فیلم ها با بزرگنمایی $1000\times$	۷۴
شکل ۴-۳- تفرق XRD فیلم های لایه نازک TiO_2 ، شکل سمت راست: انتقال پیک اصلی (۱۰۱) به سمت زوایای کوچکتر با افزایش درصد کروم	۷۵
شکل ۴-۴- تغییرات اندازه بلور فیلم های لایه نازک TiO_2 برحسب میزان کروم بدست آمده از رابطه ۴-۱	۷۷
شکل ۴-۵- طیف PIXE فیلم های لایه نازک TiO_2 خالص و دوپ شده با کروم	۷۸
شکل ۴-۶- طیف RBS نمونه های $TiCr1$ و $TiCr2$	۸۰
شکل ۴-۷- طیف RBS نمونه های $TiCr4$ و $TiCr8$	۸۱
شکل ۴-۸- شماتیک وجود سه لایه در آنالیز RBS نمونه ها	۸۲
شکل ۴-۹- نمودار تغییرات درصد اتمی عناصر در سه لایه نمونه ها (۱ لایه اول (۲ لایه دوم (۳ لایه سوم	۸۳
شکل ۴-۱۰- تصاویر AFM (الف) $TiCr0$ (ب) $TiCr1$ (ج) $TiCr2$ (د) $TiCr4$ (ه) $TiCr8$	۸۴
شکل ۴-۱۱- تغییرات زبری سطح فیلم های لایه نازک TiO_2 بر حسب میزان کروم	۸۵
شکل ۴-۱۲- تصاویر سه بعدی AFM (الف) $TiCr0$ (ب) $TiCr1$ (ج) $TiCr2$ (د) $TiCr4$ (ه) $TiCr8$	۸۶
شکل ۴-۱۳- تغییرات میزان تخلخل فیلم های لایه نازک TiO_2 برحسب میزان کروم	۸۷

- شکل ۴-۱۴- طیف جذبی UV-visible الف) محدوده ۸۰۰-۲۰۰ ب) محدوده ۳۲۰-۲۴۰ ج) محدوده ۷۵۰-۶۰۰ نانومتر..... ۸۸
- شکل ۴-۱۵- تغییرات انرژی باند ممنوعه فیلم های لایه نازک TiO_2 بر حسب درصد کروم، محاسبه شده از رابطه ۴-۲ ۸۹
- شکل ۴-۱۶- طیف عبوری UV-visible فیلم های لایه نازک TiO_2 خالص و دوپ شده با کروم..... ۹۰
- شکل ۴-۱۷- منحنی های ولتاژ - شدت جریان سلول های خورشیدی ساخته شده با فیلم TiO_2 ۹۰
- شکل ۴-۱۸- تغییرات ولتاژ مدار باز بر حسب درصد کروم..... ۹۱
- شکل ۴-۱۹- تغییرات شدت جریان مدار کوتاه بر حسب درصد کروم..... ۹۲
- شکل ۴-۲۰- بازده سلول های خورشیدی ساخته شده با فیلم TiO_2 ۹۳
- شکل ۴-۲۱- فاکتور گنجایش سلول های خورشیدی ساخته شده با فیلم TiO_2 ۹۴



دانشگاه حکیم سبزواری

فرم چکیده پایان‌نامه‌ی دوره‌ی تحصیلات تکمیلی

مدیریت تحصیلات تکمیلی

نام خانوادگی دانشجو: نخعی	نام: حسن	ش دانشجویی: ۹۱۱۳۴۰۵۰۹۸
استاد راهنما: دکتر حمیدرضا اویسی	استاد مشاور:	
دانشکده: فنی و مهندسی	رشته: مهندسی مواد	گرایش: شناسایی و انتخاب مواد مهندسی
مقطع: کارشناسی ارشد	تاریخ دفاع: ۱۳۹۳/۱۱/۲۸	تعداد صفحات: ۱۰۶
عنوان پایان‌نامه: سنتز و مشخصه‌یابی فیلم‌های لایه نازک مزومتخلخل TiO_2 دوپ شده با کروم جهت استفاده در سلول‌های خورشیدی حساس شده به رنگینه		
کلیدواژه‌ها: فیلم مزومتخلخل، سل ژل، TiO_2 ، سلول خورشیدی، بازده، کروم		
<p>در این پژوهش برای ایجاد ساختار مزومتخلخل منظم از قالبگیر پلیمری P123 استفاده شد. فیلم لایه نازک TiO_2 مزومتخلخل دوپ شده با کروم به روش سل ژل سنتز و با استفاده از روش پوشش دهی چرخشی، لایه نشانی شد. بعد از لایه نشانی، عملیات پیرسازی و کلسینه کردن فیلم‌ها انجام شد. تصاویر میکروسکوپ نوری نمونه‌ها نشان داد که سطح نمونه‌ها صاف و یکنواخت و به دور از هرگونه آلودگی می‌باشد. آنالیز پراش پرتو ایکس، حضور فاز آاناتاز TiO_2 در ساختار فیلم‌ها را تأیید کرد. با انجام آنالیز طیف سنجی UV-Visible در این پژوهش این نتایج حاصل شد که ایجاد ساختار TiO_2 مزومتخلخل و استفاده از کروم تغییراتی در میزان جذب نور، محدوده جذب نور و مقدار انرژی باند ممنوعه ایجاد می‌کند که در میزان بازده تأثیر گذار می‌باشد. کروی بودن ذرات TiO_2 در تصاویر AFM مشاهده شد و این تصاویر تأیید کرد که تمامی نمونه‌ها ساختار مزومتخلخل دارد. استفاده از آنالیز عنصری PIXE نشان داد که در ترکیب فیلم مزومتخلخل لایه نازک TiO_2 دوپ شده با کروم عناصر تیتانیوم و کروم موجود است. با استفاده از این آنالیز مقدار تمامی عناصر موجود در ترکیب نمونه‌ها با دقت ۱ ppm مشخص شد. ضخامت فیلم‌ها با استفاده از تکنیک RBS اندازه گرفته شد و مقدار آن برای تمامی نمونه‌ها زیر ۳۰۰ نانومتر به ثبت رسید. همچنین این روش حضور عنصر کروم را در فیلم‌های مزومتخلخل لایه نازک TiO_2 دوپ شده با کروم نشان داد. آنالیز مشخصات سلول خورشیدی نشان داد که استفاده از فیلم TiO_2 مزومتخلخل دوپ شده با کروم در سلول خورشیدی حساس شده به رنگینه کارایی این تجهیزات را افزایش می‌دهد. نمونه دو درصد کروم، بیشترین بازده را برای سلول خورشیدی به ثبت رساند.</p>		
امضای استاد راهنما		

فصل اول

مقدمه

نیاز بشر به انرژی روز به روز در حال افزایش است و دسترسی اقتصادی و پایا بودن منابع انرژی، دو مسأله حیاتی برای پایدار ماندن زندگی بشر هستند. زندگی بشر بر پایه زغال سنگ، نفت و گاز طبیعی بنا شده است، اما مقدار سوخت های فسیلی روز به روز در حال کاهش است و روزی به پایان می رسند. در سال ۲۰۰۶، ۸۷٪ کل مصرف انرژی جهان از سوزاندن سوخت هایمانند نفت، گاز طبیعی و ذغال سنگ تأمین شده است. تولید دی اکسید کربن در اثر احتراق این نوع سوخت ها و افزایش روز افزون غلظت آن، به تدریج موجب گرم شدن کره ی زمین می شود. متأسفانه شواهد بسیاری تولید منواکسید کربن از سوزاندن سوخت های فسیلی را اثبات می کند؛ آلاینده های سوخت های فسیلی نیز به چالشی بزرگ برای زندگی بشر تبدیل شده است. انتشار منواکسید کربن و تغییرات جهانی آب و هوا، عواقب فاجعه ای به دنبال خواهد داشت. اگرچه اقتصاد جهانی ما بر اساس سوخت های فسیلی ساخته شده است ولی این واضح است که این منابع پایدار نیستند و ما باید وابستگی خود را به آن ها کاهش دهیم و آن ها را با منابع انرژی تجدید پذیر جایگزین نماییم.

صرفه اقتصادی انرژی های تجدیدپذیر از جمله مزایای این نوع انرژی ها می باشد. از آنجا که انرژی های تجدید پذیر، فراوان و همه جا در دسترس می باشد، بنابراین هیچ محدودیتی در استفاده از منابع این انرژی ها نیست. از فواید مهم دیگر این نوع انرژی ها، نسبت توان به وزن خیلی بالا می باشد که باعث افزایش توجه بشر به لزوم استفاده از این انرژی ها شده است. با توجه به اینکه خبری از آلودگی در استفاده از این نوع انرژی ها نیست پس می توان با افزایش استفاده از انرژی های تجدید پذیر و کاهش استفاده از سوخت های فسیلی، آلودگی ناشی از سوختن سوخت های فسیلی را کاهش داد.

خورشید در هر ثانیه، ۱۰۰۰ ژول انرژی به هر مترمربع از سطح زمین می تاباند. از اینرو تمایل به تولید سلول های خورشیدی فتوولتایی (PV) به عنوان منابعی پاک برای تولید انرژی، به سرعت رو به افزایش است. از آنجا که در سلول های خورشیدی فتوولتایی، انرژی خورشیدی بدون نشر دی اکسید کربن به

انرژی الکتریکی تبدیل می شود، این نوع سلول ها منبعی پاک برای فراهم کردن انرژی الکتریکی به شمار می روند. انرژی خورشیدی نامحدود و ارزان بوده و تمام انسان ها می توانند از آن بهره مند شوند.

سلول های خورشیدی تجهیزاتی هستند که انرژی خورشیدی را به انرژی الکتریکی تبدیل می کند. در حال حاضر انواع سلول های خورشیدی وجود دارد که سلول های خورشیدی حساس شده به رنگینه از لحاظ اقتصادی نسبت به دیگر سلول های خورشیدی برتری دارد. افزایش بازده سلول های خورشیدی حساس شده به رنگینه همواره مورد توجه بسیاری از محققین بوده است. آن ها سعی می کنند که با اعمال روش ها و تغییرات مختلف بازده این نوع سلول خورشیدی را افزایش دهند.

از قسمت های مهم سلول خورشیدی حساس شده به رنگینه، فتوالکترو د TiO_2 می باشد. محققین زیادی برای کاهش محدودیت های TiO_2 تلاش کرده اند. از جمله این کار ها می توان به اضافه کردن عنصر ناخالصی در ساختار TiO_2 اشاره کرد. در این پژوهش از عنصر کروم به عنوان ناخالصی در ساختار TiO_2 استفاده شده است. همچنین در این پژوهش سعی شده است که با ایجاد ساختار مزومتخلخل منظم TiO_2 ، کارایی این نوع سلول های خورشیدی بهبود یابد.