

لهم إني  
أعوذ بِكَ مِنْ شَرِّ  
مَا أَنْتَ مَعَهُ  
أَنْتَ أَعْلَمُ

کلیه حقوق مادی مرتبت بر نتایج مطالعات،  
ابتكارات و نوآوری‌های ناشی از تحقیق موضوع  
این پایان‌نامه (رساله) متعلق به دانشگاه صنعتی  
اصفهان است.



دانشگاه صنعتی اصفهان

دانشکده مهندسی مواد

## بهینه‌سازی خواص تابشی آندایزینگ آلومینیوم اشباع شده با نانو ذرات فلزی برای پوشش‌های جاذب خورشیدی

پایان‌نامه کارشناسی ارشد مهندسی مواد-شناسایی و انتخاب و روش ساخت مواد

مریم باقری

استاد راهنما

دکتر فخرالدین اشرفیزاده

۱۳۹۲

ما حصل آموخته هایم را تقدیم می کنم به آنان که مرآ سانی شان آرام بخش آلام زینی ام است

به استوار ترین تکیه گاهیم، دستان پر مریدرم

به سبزترین نگاه زندگیم، چشمان نگران مادرم

که هرچه بکوشم قطره ای از دریای بی کران میربانیان را پاس توانم بکویم .

امروز هستی ام به امید شماست و فرد اکمید باع بشم رضای شما

کران گنگ تراز این ارزان نداشتم تا به خاک پستان نشار کنم، باشد که حاصل تلاش نیم کون غبار محظیان را

بزداید .

بوسه بر دستان پر مردان

## مشکروقدارانی

سپاس خدای را که سخنوران در ستودن او بمانند و شمارندگان، شمردن نعمت‌های او ندانند و کوشندگان، حق او را شمردن نتوانند.

از پدر و مادر عزیزم که همواره بر کوتاهی و درشتی من، قلم عفو کشیدند و کریمانه از کنار غفلت‌هایم گذشته‌اند و در تمام عرصه‌های زندگی یار و یاور بی‌چشم داشت برای من بوده‌اند؛ و

از استاد بزرگوارم، دانشمند فرزانه جناب آقای دکتر اشرفی‌زاده به عنوان استاد راهنمای که هم در دوران تحصیل و هم در طی انجام این تحقیق با راهنمایی‌های ارزنده خویش مرا راهنمایی نموده‌اند، تشکر می‌نمایم.

از اساتید گرامی، جناب آقای دکتر ادریس و جناب آقای دکتر میرآقایی که زحمت مطالعه، داوری و تصحیح این پایان‌نامه را تقبل نمودند، سپاس فراوان دارم.

باسپاس بی‌دریغ خدمت دوستان گران‌مایه‌ام خانم‌ها کردی، ابراهیمی و صرامی که مرا صمیمانه و مشفقاره یاری داده‌اند. همچنین از آقایان حسینی و شیرمحمدی که در طی انجام این تحقیق از ارشادات ایشان نهایت استفاده را برده‌ام تشکر می‌کنم.

و با تشکر خالصانه خدمت همه کسانی که به نوعی مرا در به انجام رساندن این مهم یاری نموده‌اند.

مریم باقری

۹۱  
زمستان

## چکیده

سطح جاذب یکی از مهم‌ترین بخش‌های خورشیدی است. این سطح باید خواص منتخب جذب بالا در ناحیه طیف خورشیدی و نشر پایین در ناحیه مادون قرمز داشته باشد. هدف از این پژوهش بهینه‌سازی خواص نوری سطوح جاذب ایجاد شده به روش آندایزینگ آلومینیوم است. اثر عواملی شامل ضخامت پوشش، زمان و ولتاژ رنگ کاری و همچنین فرایندهایی مانند عملیات حرارتی، زینکاته، منظم‌سازی حفرات پوشش و آندایزینگ چند مرحله‌ای بر خواص نوری پوشش مورد بررسی قرار گرفت. سطوح جاذب با پوشش دهنده در حمام‌های اسید سولفوریک و اسید فسفریک و سپس پیگمنت‌نشانی در حمام‌های نیکل و مس تهیه شدند و شرایط بهینه برای ایجاد سطوح سیاه تعیین شد. پوشش ایجاد شده در اسید فسفریک ضخامت کمتر و خواص نوری منتخب (جذب ۰/۹۷۳۳ و نشر ۰/۲۵۳۹) بهتری نسبت به پوشش ایجاد شده در اسید سولفوریک شان داد. برای بررسی ساختار پوشش‌ها و تعیین ضخامت آن‌ها از تصاویر میکروسکوپ الکترونی رویشی (SEM) و میکروسکوپ نوری استفاده شد. در شرایط رنگ کاری ۵ دقیقه و ولتاژ ۱۲ ولت بهترین خواص نوری (بیشترین نسبت نشر/جذب) به دست آمد. اثر عملیات حرارتی بر خواص نوری قبل از پوشش دهنده و همچنین پس از فرایند رنگ کاری بررسی شد. بدین منظور زیرلایه آلومینیومی به مدت ۳ ساعت در دمای ۴۰۰ درجه سانتی‌گراد و نمونه‌های پوشش دهنده شده، به مدت ۱ ساعت در دماهای ۴۰۰، ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه سانتی‌گراد در کوره قرار داده شدند. برای بررسی اثر عملیات حرارتی بر ساختار پوشش، الگوی پراش پرتو ایکس (XRD) از نمونه‌ها تهیه شد. آنلیز زیرلایه آلومینیومی بدون تأثیر در مقدار جذب پوشش، باعث افزایش نشر می‌شود. عملیات حرارتی پس از رنگ کاری نیز جذب پوشش را افزایش داد. مقدار نشر پوشش نیز پس از عملیات حرارتی در دمای ۴۰۰ درجه سانتی‌گراد افزایش و در دماهای ۵۰۰ و ۶۰۰ درجه کاهش یافت. فرایند زینکاته با غوطه‌ور کردن نمونه‌ها به مدت ۳۰ ثانیه در محلول زینکاته انجام شد. برای ارزیابی این پوشش طیف‌نگار تفکیک اثری (EDS) و تصاویر SEM تهیه شدند. نتایج نشان داد فرایند زینکاته در هر دو حالت قبل و بعد از رنگ کاری، باعث کاهش جذب و نشر پوشش می‌شود. برای منظم‌سازی حفرات، پوشش حاصل از مرحله اول آندایزینگ در محلول ۶ درصد وزنی اسید فسفریک و ۱/۸ درصد وزنی اکسید کروم ( $\text{Cr}_2\text{O}_3$ ) حذف گردید و مجدداً فرایند پوشش دهنده انجام شد. بررسی‌ها نشان داد منظم شدن حفرات باعث کاهش قابل توجه مقدار نشر می‌شود. در فرایند آندایزینگ چند مرحله‌ای، بین هر دو مرحله آندایزینگ، یک مرحله عرض‌سازی قطر حفرات در محلول اسید فسفریک ۵ درصد حجمی در دمای ۳۰ درجه سانتی‌گراد صورت گرفت. نتایج نشان داد آندایزینگ دو مرحله‌ای جذب و نشر پوشش را افزایش می‌دهد و آندایزینگ سه مرحله‌ای در پوشش‌های با ضخامت کم باعث کاهش نشر می‌شود.

**کلمات کلیدی:** آندایزینگ، پیگمنت‌نشانی، سطح جاذب منتخب، ضربه جذب، ضربه نشر، لایه اکسید آندی.

## فهرست مطالب

صفحه	عنوان
.....	فهرست مطالب
.....	فهرست اشکال
.....	فهرست جداول
۱	چکیده
<b>فصل اول: مقدمه</b>	
<b>فصل دوم: مرواری بر منابع</b>	
۵	۱-۱ تئوری سطوح جاذب منتخب
۵	۱-۱-۱ تابش الکترومغناطیس
۵	۱-۲ تابش حرارتی
۶	۱-۳ تابش خورشید
۷	۱-۴ خواص سطوح منتخب خورشیدی
۹	۲-۱ انواع سطوح جاذب منتخب
۹	۲-۱-۱ جاذب ذاتی
۹	۲-۲ پوشش‌های نیمه‌هادی
۱۰	۲-۲-۱ پوشش‌های کامپوزیتی فلز-دی‌الکتریک
۱۰	۲-۲-۲ جاذب‌های چندلایه
۱۱	۲-۳ سطوح بافت‌دار
۱۲	۲-۴ پوشش‌های خورشیدی-عبوری منتخب روی یک جاذب مشابه جسم سیاه
۱۲	۳-۱ روش‌های تولید
۱۲	۳-۲-۱ رسوب فیزیکی بخار
۱۳	۳-۲-۲ روش‌های الکتروشیمیایی
۱۳	۳-۳-۱ رنگ‌کردن
۱۳	۳-۳-۲ روش سل-ژل
۱۴	۴-۱ کلکتورهای خورشیدی
۱۴	۵-۱ سطوح جاذب منتخب خورشیدی تولید شده به روش آندازی‌ینگ

۱۵.....	۲-۵- آندایزینگ
۱۶.....	۲-۵-۲ رنگ کاری الکترولیتی
۱۷.....	۲-۳-۵- آب بندی
۱۸.....	۲-۶- عوامل مؤثر بر خواص نوری پوشش های جاذب منتخب خورشیدی تولید شده به روش آندایزینگ
۱۸.....	۲-۶-۱ زمان آندایزینگ
۱۹.....	۲-۶-۲ دمای آندایزینگ
۲۰.....	۲-۶-۳ الکترولیت آندایزینگ
۲۲.....	۲-۶-۴ ولتاژ آندایزینگ
۲۲.....	۲-۶-۵ زمان رنگ کاری
۲۳.....	۲-۶-۶ حمام رنگ کاری
۲۶.....	۲-۶-۷ شکل موج جریان رنگ کاری
۲۸.....	۲-۶-۸ اکسید قلع
۲۹.....	۲-۶-۹ پوشش ضد انعکاس
۳۱.....	۲-۷ جمع بندی و هدف از پژوهش حاضر

### **فصل سوم: مواد و روش‌ها**

۳۲.....	۳-۱ مواد اولیه
۳۲.....	۳-۱-۱ زیر لایه
۳۳.....	۳-۱-۲ الکترولیت آندایزینگ
۳۳.....	۳-۱-۳ حمام رنگ کاری
۳۴.....	۳-۱-۴ اسید فسفریک ۵ درصد حجمی
۳۴.....	۳-۱-۵ محلول ترکیبی اسید فسفریک و اکسید کروم
۳۴.....	۳-۱-۶ محلول زینکاته
۳۴.....	۳-۱-۷ محلول آب بندی
۳۴.....	۳-۲ پوشش دهنده نمونه ها
۳۷.....	۳-۳ عملیات حرارتی
۳۷.....	۳-۴ زینکاته کردن
۳۷.....	۳-۵ منظم سازی حفرات پوشش

۳۷	۶-۳ آندایزینگ چند مرحله‌ای.....
۳۹	۷-۳ ارزیابی خواص نوری.....
۴۰	۱-۷-۳ اسپکتروفوتومتر .....
۴۰	۸-۳ خواص غیرنوری.....
۴۰	۱-۸-۳ میکروسکوپ نوری و میکروسکوپ الکترونی روبشی .....
۴۰	۲-۸-۳ پراش پرتو ایکس.....
۴۰	۳-۸-۳ آنالیز طیف‌نگار تفکیک انرژی.....
۴۰	۹-۳ برنامه متلب .....

#### **فصل چهارم: یافته‌ها و بحث**

۴۳	۴-۱-۴ بررسی پارامترهای مؤثر بر خواص نوری پوشش.....
۴۳	۴-۱-۴ اثر ضخامت پوشش بر خواص نوری .....
۴۹	۴-۲-۴ اثر زمان رنگ کاری.....
۵۱	۴-۳-۴ اثر ولتاژ رنگ کاری .....
۵۳	۴-۴-۱ اثر عملیات حرارتی .....
۶۳	۴-۴-۵ اثر عملیات زینکاته.....
۶۶	۴-۶-۱ اثر منظم شدن حفرات .....
۷۰	۴-۷-۱ اثر فرایند آندایزینگ چند مرحله‌ای.....
۷۰	۴-۲ مقایسه خواص نوری پوشش‌های جاذب خورشیدی منتخب ایجاد شده به روش آندایزینگ آلومینیوم و روش الکترولیس .....

#### **فصل پنجم: نتیجه‌گیری**

۸۲	۵-۱ نتیجه گیری.....
۸۳	۵-۲ پیشنهادات.....
۸۲	مراجع .....

فهرست اشکال

عنوان

صفحه

شکل ۱-۲-۱- تابش طیف نیم کروی خورشیدی برای AM1.5 و طیف تابشی جسم سیاه از قانون پلانک در سه دمای مختلف.....	۸
شکل ۲-۲- نمایش طیف یک جاذب منتخب خورشیدی ایدهآل .....	۹
شکل ۳-۲- تصویری از پوشش نیمه هادی .....	۱۰
شکل ۴-۲- تصویری از سطح مقطع دو نوع پوشش کامپوزیتی (الف) اکسید آلومنیوم پیگمنت نشانی شده با نیکل، و (ب) نیکل / اکسید نیکل پرآکشن شده .....	۱۰
شکل ۵-۲- تصویری از ساختار فیلم های جاذب چند لایه .....	۱۱
شکل ۶-۲- تصویری از یک سطح بافت دار .....	۱۲
شکل ۷-۲- تصویر پوشش خورشیدی - عبوری منتخب بر یک جاذب مشابه جسم سیاه .....	۱۲
شکل ۸-۲- تصویر ساده شده یک کلکتور خورشیدی صفحه تخت مورد استفاده برای کاربرد آب گرم خانگی .....	۱۴
شکل ۹-۲- ساختار فیلم آندی .....	۱۵
شکل ۱۰-۲- ساختار آلومنیوم آندایز و پیگمنت نشانی شده با نیکل .....	۱۶
شکل ۱۱-۲- تصویری از مکانیزم رنگ کاری الکتروولیتی .....	۱۷
شکل ۱۲-۲- جذب خورشیدی (۰) و نشر حرارتی (—●—) به صورت تابعی از زمان آندایزینگ .....	۱۹
شکل ۱۳-۲- (الف) نمودار ضخامت و (ب) نمودار نشر بر حسب زمان آندایزینگ برای فیلم ها تشکیل شده در الکتروولیت های متفاوت (۱) اسید فسفریک، (۲) اسید کرومیک و (۳) اسید سولفوریک .....	۲۰
شکل ۱۴-۲- نمودار نشر بر حسب فاکتور پرکنندگی برای پوشش اکسیدی تشکیل شده در الکتروولیت های متفاوت (الف) فاکتور پرکنندگی حفره $f_1$ و (ب) فاکتور پرکنندگی دیواره $f_2$ .....	۲۱
شکل ۱۵-۲- تغییرات جذب و نشر پوشش حاصل از اسید سولفوریک و فسفریک با ولتاژ آندایزینگ .....	۲۲
شکل ۱۶-۲- طیف انعکاسی نمونه های اکسید آندی پیگمنت نشانی شده با نیکل در زمان های رنگ کاری متفاوت (۱) ۳۰ ثانیه، (۲) ۱ دقیقه، (۳) ۲ دقیقه، (۴) ۴ دقیقه و (۵) ۸ دقیقه .....	۲۳
شکل ۱۷-۲- وابستگی جذب برای نمونه های رنگ شده با نیکل (۱) بدون افزودنی، (۲) با افزودنی و وابستگی مقدار نیکل (۳) با افزودنی - بزمان رنگ کاری .....	۲۴
شکل ۱۸-۲- تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی (الف) آلومنیوم آندایز شده، (ب) آلومنیوم آندایز شده و پیگمنت نشانی شده در الکتروولیت واتس و (ج) آلومنیوم آندایز شده و پیگمنت نشانی شده در الکتروولیت سیترات. همه نمونه ها ۱۰ دقیقه در محلول فسفریک - کرومیک تهی شدند .....	۲۶
شکل ۱۹-۲- جذب ذرات فلزی روی سطح بالای اکسید آندی .....	۲۷

..... ۲۰-۲	شکل موج جریان پیگمنت نشانی الکترو لیتی (الف) یکسوزده نیم موج، (ب) هارمونیک و (ج) یکسوزده تمام موج
..... ۲۷	
..... ۲۸	..... شکل موج جریان متناوب معکوس پیگمنت نشانی
..... ۲۹	..... شکل ۲۲-۲ طیف انعکاسی آلومینیوم آندازی شده در اسید فسفریک و پوشش داده شده با اکسید قلع در ضخامت های مختلف
..... ۳۱	..... شکل ۲۳-۲ طیف انعکاسی پوشش اکسیدی پیگمنت نشانی شده با نیکل و بعد از پوشش دهی با اکسید قلع و پس از اعمال پوشش سیلیکایی
..... ۳۶	..... شکل ۲-۱ تصویری از دستگاه آندازینگ
..... ۳۶	..... شکل ۲-۳ تصاویری از حمام های رنگ کاری الکترو لیتی (الف) حمام مس و (ب) حمام نیکل
..... ۳۸	..... شکل ۳-۳ تصویری از (الف) پوشش اکسید متخلخل آنדי و (ب) نمایی از سطح مقطع لایه آندازی شده
..... ۴۰	..... شکل ۱-۴ نمونه های آندازی شده در حمام اسید سولفوریک در زمان های پوشش دهی متفاوت (الف) ۱۰ دقیقه، (ب) ۲۰ دقیقه، (ج) ۲۵ دقیقه، (د) ۳۰ دقیقه و (ه) ۴۲ دقیقه
..... ۴۵	..... شکل ۲-۴ سطح مقطع پوشش های ایجاد شده در بزرگنمایی ۵۰۰ برابر در زمان های (الف) ۱۰ دقیقه، (ب) ۲۰ دقیقه، (ج) ۲۵ دقیقه، (د) ۳۰ دقیقه و (ه) ۴۲ دقیقه
..... ۴۵	..... شکل ۳-۴ مقایسه انعکاس پوشش AOS با ضخامت های مختلف در طول موج های کوتاه
..... ۴۶	..... شکل ۴-۴ مقایسه انعکاس پوشش AOS با ضخامت های مختلف در طول موج های بلند
..... ۴۶	..... شکل ۴-۵ مقادیر جذب و نشر پوشش AOS بر حسب ضخامت پوشش
..... ۴۷	..... شکل ۶-۴ نمونه های آندازی شده در حمام اسید فسفریک در شرایط مختلف پوشش دهی (الف) ۱۸ ولت، ۳۰ دقیقه و پیگمنت مس، (ب) ۱۸ ولت، ۶۰ دقیقه و پیگمنت مس، (ج) ۱۸ ولت، ۹۰ دقیقه و پیگمنت مس (د) ۲۰ ولت، ۳۰ دقیقه و پیگمنت مس (ه) ۲۵ ولت، ۳۰ دقیقه و پیگمنت نیکل
..... ۴۸	..... شکل ۷-۴ تصاویر میکروسکوپ الکترو نی روی از سطح پوشش AOP در بزرگنمایی های مختلف
..... ۴۸	..... شکل ۸-۴ تصویر میکروسکوپ الکترو نی روی از سطح مقطع پوشش AOP (الف) بدون پیگمنت نشانی و (ب) پیگمنت نشانی شده با ذرات نیکل
..... ۴۹	..... شکل ۹-۴ وابستگی انعکاس پوشش AOP در طول موج های کوتاه به زمان پیگمنت نشانی در حمام نیکل
..... ۵۰	..... شکل ۱۰-۴ وابستگی انعکاس پوشش AOP در طول موج های بلند به زمان پیگمنت نشانی در حمام نیکل
..... ۵۱	..... شکل ۱۱-۴ تصویری از پدیده کندگی پوشش
..... ۱۵	..... شکل ۱۲-۴ مقایسه انعکاس در طول موج های کوتاه پوشش های AOP پیگمنت نشانی شده در ولتاژ های رنگ کاری ۱۲ ولت و زمان رنگ کاری ۵ دقیقه در حمام نیکل
..... ۵۲	

- شكل ۱۳-۴- مقایسه انعکاس در طول موج های بلند پوشش های AOP پیگمنت نشانی شده در ولتاژ های رنگ کاری ۱۲ و ۱۵ ولت و زمان رنگ کاری ۵ دقیقه در حمام نیکل..... ۵۲
- شكل ۱۴-۴- الگوی پراش پرتو ایکس آلومینیوم (الف) بدون آنیل و (ب) آنیل شده در دمای ۴۰۰ درجه سانتی گراد به مدت ۱ ساعت..... ۵۳
- شكل ۱۵-۴- الگوی پراش پرتو ایکس پوشش اکسیدی پیگمنت شده با ذرات نیکل (الف) با زیرلایه بدون آنیل و (ب) با زیرلایه آنیل شده در دمای ۴۰۰ درجه سانتی گراد به مدت ۱ ساعت..... ۵۳
- شكل ۱۶-۴- اثر آنیل زیرلایه آلومینیومی بر انعکاس پوشش AOP در طول موج های کوتاه..... ۵۴
- شكل ۱۷-۴- اثر آنیل زیرلایه آلومینیومی بر انعکاس پوشش AOP در طول موج های بلند..... ۵۵
- شكل ۱۸-۴- آنالیز پراش پرتو ایکس آلومینا (بدون زیرلایه آلومینیومی) آنیل شده در دماهای مختلف (الف) ۵۰۰ تا ۷۰۰ درجه سانتی گراد و (ب) ۱۱۰۰ تا ۷۰۰ درجه سانتی گراد..... ۵۶
- شكل ۱۹-۴- تصویر نمونه های AOS عملیات حرارتی شده به مدت ۱ ساعت در دماهای (الف) ۴۰۰ درجه سانتی گراد (ب) ۵۰۰ درجه سانتی گراد و (ج) ۶۰۰ درجه سانتی گراد..... ۵۶
- شكل ۲۰-۴- مقایسه آنالیز پراش پرتو ایکس AOS پیگمنت نشانی شده با ذرات مس و عملیات حرارتی شده در دماهای مختلف (الف) بدون آنیل، آنیل شده در دمای (ب) ۴۰۰، (ج) ۵۰۰ و (ج) ۶۰۰ درجه سانتی گراد..... ۵۸
- شكل ۲۱-۴- مقایسه آنالیز پراش پرتو ایکس پوشش AOP پیگمنت نشانی شده با ذرات نیکل (الف) بدون آنیل، (ب) آنیل شده در دمای ۶۰۰ درجه سانتی گراد به مدت ۱ ساعت و (ج) آنیل شده در شرایط نمونه (ب) و در کوره با محیط کنترل شده..... ۵۸
- شكل ۲۲-۴- اثر عملیات حرارتی در دماهای مختلف بر انعکاس پوشش AOS در طول موج های کوتاه..... ۶۰
- شكل ۲۳-۴- اثر عملیات حرارتی در دماهای مختلف بر انعکاس پوشش AOS مس در طول موج های بلند..... ۶۰
- شكل ۲۴-۴- اثر عملیات حرارتی در دماهای مختلف بر انعکاس پوشش AOP در طول موج های کوتاه..... ۶۱
- شكل ۲۵-۴- اثر عملیات حرارتی در دماهای مختلف بر انعکاس پوشش AOP در طول موج های بلند..... ۶۱
- شكل ۲۶-۴- مقدار جذب و نشر پوشش AOS در دماهای مختلف عملیات حرارتی..... ۶۲
- شكل ۲۷-۴- مقدار جذب و نشر پوشش AOP دماهای مختلف عملیات حرارتی..... ۶۲
- شكل ۲۸-۴- (الف) سطح آنالیز EDS ۱۰۰۰ برابر سطح پوشش AOP زینکاته شده قبل از فرایند پیگمنت نشانی و (ب) آنالیز EDS مربوط به قسمت (الف)..... ۶۳
- شكل ۲۹-۴- تصاویر میکروسکوپ الکترونی پوشش AOP در حالت های مختلف (الف) بدون زینکاته، (ب) زینکاته شده قبل از پیگمنت نشانی و (ج) زینکاته شده پس از پیگمنت نشانی..... ۶۴
- شكل ۳۰-۴- انعکاس در طول موج های کوتاه برای پوشش AOP بدون زینکاته و زینکاته شده..... ۶۵
- شكل ۳۱-۴- انعکاس در طول موج های بلند برای پوشش AOP بدون زینکاته و زینکاته شده..... ۶۵
- شكل ۳۲-۴- مقدار جذب و نشر پوشش AOP در حالت های بدون زینکاته و زینکاته شده..... ۶۶

..... شکل ۴-۳۳-۴- مراحل ایجاد پوشش اکسیدی با حفرات منظم	۶۷
..... شکل ۴-۳۴-۴- مقایسه انعکاس پوشش AOS با حفرات منظم و نامنظم در طول موج های کوتاه	۶۸
..... شکل ۴-۳۵-۴- مقایسه انعکاس پوشش AOP با حفرات منظم و نامنظم در طول موج های کوتاه	۶۸
..... شکل ۴-۳۶-۴- مقایسه انعکاس پوشش AOS با حفرات منظم و نامنظم در طول موج های بلند	۶۹
..... شکل ۴-۳۷-۴- مقایسه انعکاس پوشش های AOP با حفرات منظم و نامنظم در طول موج های بلند	۶۹
..... شکل ۴-۳۸-۴- تصویری از آندازینگ چند مرحله ای (الف) آندازینگ معمولی، (ب) عریض سازی حفرات، (ج) آندازینگ دو مرحله ای و (د) آندازینگ سه مرحله ای	۷۰
..... شکل ۴-۳۹-۴- سطح مقطع مقطع پوشش های AOS با مراحل آندازینگ متفاوت (الف) یک مرحله آندازینگ، (ب) دو مرحله آندازینگ و (ج) سه مرحله آندازینگ	۷۱
..... شکل ۴-۴۰-۴- تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی پوشش های AOS با مراحل آندازینگ متفاوت (الف) یک مرحله آندازینگ، (ب) دو مرحله آندازینگ و (ج) سه مرحله آندازینگ	۷۲
..... شکل ۴-۴۱-۴- مقایسه انعکاس در طول موج های کوتاه برای پوشش AOS با مراحل مختلف آندازینگ	۷۳
..... شکل ۴-۴۲-۴- مقایسه انعکاس در طول موج های بلند برای پوشش AOS با مراحل مختلف آندازینگ	۷۳
..... شکل ۴-۴۳-۴- مقادیر جذب و نشر پوشش AOS با مراحل مختلف آندازینگ	۷۴
..... شکل ۴-۴۴-۴- مقایسه انعکاس در طول موج های کوتاه برای پوشش AOP با مراحل مختلف آندازینگ	۷۶
..... شکل ۴-۴۵-۴- مقایسه انعکاس در طول موج های بلند برای پوشش AOP با مراحل مختلف آندازینگ	۷۶
..... شکل ۴-۴۶-۴- مقادیر جذب و نشر پوشش AOP با مراحل مختلف آندازینگ	۷۷
..... شکل ۴-۴۷-۴- (الف) تصویر میکروسکوپ الکترونی روبشی گسیل میدانی از سطح پوشش ایجاد شده به روش آندازینگ و (ب) تصویر میکروسکوپ الکترونی روبشی از سطح الکتروولس نیکل-فسفر سیاه	۷۸
..... شکل ۴-۴۸-۴- مقایسه طیف انعکاسی در طول موج های کوتاه پوشش های جاذب منتخب ایجاد شده به روش های آندازینگ و الکتروولس	۷۹
..... شکل ۴-۴۹-۴- مقایسه طیف انعکاسی در طول موج های بلند پوشش های جاذب منتخب ایجاد شده به روش های آندازینگ و الکتروولس	۷۹

## فهرست جداول

عنوان	صفحة
جدول ۲-۱- تغییر مقادیر جذب و نشر با دمای حمام آندایزینگ برای اسید سولفوریک ۱۵ درصد وزنی ..... ۱۹	۱۹
جدول ۲-۲- اثر افرودنی حمام رنگ کاری ضریب جذب و مقدار نیکل ..... ۲۵	۲۵
جدول ۲-۳- ترکیب الکتروولیت های رنگ کاری الکتروولیتی پایه نیکل ..... ۲۵	۲۵
جدول ۲-۴- مقدار نیکل رسوبی در پوشش اکسیدی رنگ کاری الکتروولیتی شده ..... ۲۸	۲۸
جدول ۲-۵- خواص نوری و پارامتر نمونه ها قبل بعد از اعمال پوشش ضدانعکاس ..... ۳۰	۳۰
جدول ۳-۱- ترکیب شیمیایی آلیاژ آلمینیوم سری ۱۱۰۰ ..... ۳۳	۳۳
جدول ۳-۲- ترکیب حمام های رنگ کاری به همراه شرایط رنگی کاری ..... ۳۳	۳۳
جدول ۳-۳- شرایط آماده سازی پوشش های اکسیدی آندایز شده در حمام اسید سولفوریک ۱/۶ مولار ..... ۳۵	۳۵
جدول ۳-۴- شرایط آماده سازی پوشش های اکسیدی آندایز شده در حمام اسید فسفریک ۳ مولار ..... ۳۵	۳۵
جدول ۳-۵- زمان آندایزینگ و عریض سازی برای عملیات آندایزینگ چند مرحله ای ..... ۳۸	۳۸
جدول ۴-۱- مقادیر جذب و نشر پوشش AOP در زمان های مختلف پیگمنت نشانی در حمام نیکل ..... ۵۰	۵۰

## فصل اول

### مقدمه

صفحات جاذب یکی از اجزای مهم کلکتورهای خورشیدی هستند. کلکتور خورشیدی، مهم‌ترین قسمت هر سیستم خورشیدی است که انرژی تابشی ورودی از خورشید را به حرارت تبدیل می‌کند و سپس آن را به یک سیال (عموماً<sup>۱</sup> هوا، آب یا روغن) انتقال می‌دهد. برای بیشینه ساختن کارایی کلکتورها، صفحات جاذب باید منتخب طیفی<sup>۲</sup> باشد؛ جذب بالا در ناحیه خورشیدی (۰/۳-۰/۵ میکرومتر) و نشر پایینی در ناحیه مادون‌فرمز (۰/۵-۰/۲۵ میکرومتر) داشته باشند. انرژی خورشیدی که به‌طور فراوان در دسترس است، می‌تواند نقش بزرگی را به عنوان یکی از منابع انرژی جایگزین ایفا کند. با استفاده از انرژی خورشید و بهدام انداختن پرتو آن می‌توان حرارت و الکتریسیته تولید کرد. ابزارهای فتوولتایک<sup>۳</sup> از مواد نیمه‌هادی برای تبدیل مستقیم نور خورشید به الکتریسیته استفاده می‌کنند، در حالی که کلکتورهای خورشیدی، پرتو خورشید را به حرارت تبدیل می‌کنند. از کلکتورهای خورشیدی برای گرم کردن آب و هوا در ساختمان‌ها در دماهای پایین (کمتر از ۳۰۰ درجه سانتی‌گراد) و تولید بخار برای تولید برق در دماهای بالا استفاده می‌شود. درباره انرژی خورشیدی مطالعات زیادی صورت گرفته و در مناطق مختلفی مورد استفاده قرار گرفته است. مبدل‌های حرارتی که برای گرم کردن آب و هوای ساختمان‌ها به کار می‌روند، اساساً کلکتورهای صفحه تخت هستند.

برای اولین بار در سال ۱۹۵۰، قواعد و مزایایی با استفاده از سطوح منتخب طیفی روی کلکتور استنتاج شد، هرچند پیشرفت کار تا سال ۱۹۷۰ بسیار کند بود. کروم سیاه برای اولین بار به عنوان سطح منتخب پیشنهاد شد که پوششی شناخته شده در اهداف ترثیئی بود. آلومینای رنگ‌شده با نیکل نیز به عنوان سطح منتخب پیشنهاد شد. متداول‌ترین نوع جاذب‌ها، تاندوم‌های جاذب-منعکس کننده هستند که آن‌ها را با استفاده از ترکیب دو سطح، سطحی با جذب بالا در

<sup>۱</sup>Spectrally selective  
<sup>۲</sup>Photo-voltaic devices

ناحیه خورشیدی و سطحی با انعکاس بالا در ناحیه مادون قرمز می‌سازند. روش‌های مختلفی برای تولید این سطوح استفاده می‌شود که معمولاً به روش‌های شیمی تر، رسوب در خلا و رنگ‌آمیزی تقسیم‌بندی می‌شوند. روش شیمی تر معمولاً برای کاربرد جاذب‌های خورشیدی دما پایین استفاده می‌شود. از پوشش‌های متداول ایجاد شده با روش شیمی تر می‌توان کروم سیاه و اکسید آلمینیوم پیگمنت‌شده با نیکل را نام برد.

روش آندایزینگ از جمله فرایندهایی است که در صورت بومی شدن تکنولوژی آن در مصارف سیستم‌های خورشیدی، به دلیل مزایای اقتصادی نسبت به دیگر روش‌های پوشش‌دهی مطلوب‌تر است و موجب صرفه‌جویی قابل ملاحظه‌ای در انرژی خواهد شد. در فرایند آندایزینگ، لایه نازک اکسید آلمینیوم متخلخل، با اکسید شدن آند آلمینیومی در الکتروولیت‌های خاصی مانند اسید سولفوریک و اسید فسفریک شکل می‌گیرد. لایه‌های مناسب برای مبدل‌های فتوترمال انرژی خورشیدی را می‌توان با قرار دادن الکتروولیتی ذرات فلزی مثل نیکل در زمینه متخلخل لایه‌های آندایز شده به دست آورد.

بررسی‌های زیادی بر خواص نوری و پایداری حرارتی سطوح جاذب خورشیدی اکسید آلمینیوم پیگمنت‌شانی شده با ذرات فلزی به خصوص ذرات نیکل صورت گرفته است. پوشش‌های اکسیدی پیگمنت‌شانی شده با ذرات نیکل نسبت به دیگر پیگمنت‌ها پایداری حرارتی و خواص نوری بهتری نشان داده‌اند. اثر متغیرهای آندایزینگ و پیگمنت‌شانی مانند ولتاژ، زمان و نوع الکتروولیت بر خواص نوری سطح جاذب نیز بررسی شده است. پارامترهای آندایزینگ روی ساختار و مورفولوژی لایه اکسیدی و در نتیجه خواص نوری پوشش نهایی مؤثرند. علاوه بر آن شرایط رنگ‌کاری مثل نوع فلز رسوبی، ولتاژ و زمان نیز بر ضربی جذب و نشر پوشش تأثیرگذار است. زاویه برخورد نور خورشید بر سطح جاذب یکی دیگر از پارامترهای مؤثر بر خواص نوری سطح جاذب معروفی شد. نتایج نشان داد که افزایش زاویه برخورد نور خورشید به سطح، جذب را کاهش می‌دهد و کاهش جذب برای پوشش اکسید آلمینیوم پیگمنت‌شانی شده با نیکل نسبت به پوشش اکسید نیکل-نیکل پراکنش<sup>۱</sup> شده، در زوایای بیشتری رخ می‌دهد. تا کنون تحقیقی درباره مورفولوژی حفرات و همچنین فرایندهایی مانند عملیات حرارتی و زینکاته بر خواص نوری سطوح جاذب آندایز شده انجام نشده است.

با توجه به مطالب گفته شده و با در نظر گرفتن این که روش آندایزینگ یکی از روش‌های کم هزینه تولید پوشش‌های جاذب خورشیدی است، هدف از انجام این پژوهش ساخت پوشش جاذب خورشیدی به روش آندایزینگ و بهینه‌سازی خواص نوری آن است. انتظار می‌رود با بررسی اثر مورفولوژی و تخلخل‌های این پوشش بر ضربی جذب و نشر و همچنین انجام عملیات حرارتی و زینکاته، بتوان خواص نوری آن را بهبود داد.

در فصل دوم اطلاعاتی درباره تابش الکترومغناطیس خورشید و حرارت آمده است. همچنین در این بخش خواص نوری یک سطح جاذب منتخب و نحوه محاسبه این خواص، انواع سطوح جاذب و روش‌های تولید این سطوح توضیح داده می‌شود. علاوه بر این ساختار یک کلکتور متداول صفحه تخت نیز به‌طور خلاصه توصیف می‌گردد. در ادامه مراحل ایجاد سطوح جاذب منتخب خورشیدی به روش آندایزینگ شامل آندایزینگ آلمینیوم، رنگ‌کاری پوشش اکسیدی و آب‌بندی حفرات آن توضیح داده می‌شود. در پایان این فصل، عوامل مؤثر بر خواص نوری پوشش‌های جاذب خورشیدی منتخب ایجاد شده به روش آندایزینگ بررسی می‌شود. فصل سوم شامل مراحل آزمایشگاهی از جمله مواد اولیه، آماده‌سازی نمونه‌ها و عملیات تکمیلی برای بهبود خواص نوری، اندازه‌گیری

<sup>۱</sup>Sputtering

خواص نوری و غیرنوری سطح جاذب است. نتایج آزمایشگاهی به طور مفصل در فصل چهارم توضیح داده می‌شود. در پایان، نتایج مهم تحقیق و پیشنهادات برای ادامه کار در فصل پنجم بیان می‌شود.

## فصل دوم

### مروی بر منابع

#### ۱-۲ تئوری سطوح جاذب منتخب

##### ۱-۱-۲ تابش الکترومغناطیس

پدیده الکترومغناطیس به عنوان شکل کلی توزیع شارژ الکتریکی جریان شناخته شده است. ماکسول<sup>۱</sup> اولین کسی بود که تئوری الکترومغناطیس کلاسیک را در سال ۱۸۶۵ پیشنهاد داد و نشان داد که نور شکلی از پرتو الکترومغناطیس است. تابش الکترومغناطیس را می‌توان مطابق با شرایط مختلف به محدوده‌های طول موج تقسیم‌بندی کرد. محدوده طول موج خاص طیف الکترومغناطیس، به‌طور مثال خورشید که محدوده خورشیدی ( $\lambda = \frac{0.3}{2/5}$  میکرومتر) UV/Vis/NIR (فرابنفش/مریبی/مادون قرمز) و حرارتی ( $\lambda = 2/5$  میکرومتر) را پوشش می‌دهد، برای کاربردهای انرژی خورشیدی از اهمیت زیادی برخوردار است.

##### ۱-۲-۱ تابش حرارتی

تابش الکترومغناطیس حرارتی از هر شیء با دمای بالای صفر مطلق نشر پیدا می‌کند. طول موج و شدت تابش با استفاده از دمای جسم سیاه و خواص نوری آن اندازه‌گیری می‌شود. جسم سیاه، یک جسم فیزیکی ایده‌آل است که کل پرتو برخورده را جذب می‌کند و بیشینه مقدار انرژی برای دمای مورد نظر را نشر می‌دهد. از جسم سیاه معمولاً برای مقایسه خواص سطح واقعی استفاده می‌شود. قانون پلانک تابش جسم سیاه را به صورت زیر بیان می‌کند:

<sup>۱</sup>Maxwell

$$B(\lambda, T) = \frac{C_1}{\lambda^5 \left[ e^{(C_2 / \lambda T)} - 1 \right]} \quad (1-2)$$

که در این رابطه  $W \mu m^{-2} m^{-4} = 10^8 W \mu m^{-2}$  و  $C_1 = 3/7405 \times 10^4$  و  $C_2 = 1/43879$  ثابت‌های اول و دوم پلانک هستند.  $\lambda$  طول موج بر حسب میکرومتر و  $B(\lambda, T)$  بر حسب  $W m^{-2} \mu m^{-4}$  است. انرژی نشریافته کل را می‌توان با انتگرال گیری از طیف پلانک در سرتاسر محدود طول موج به دست آورد. قانون بولتزمن انرژی نشریافته کل را برای جسم سیاه چنین بیان می‌کند:

$$B(T) = \sigma T^4 \quad (2-2)$$

که  $W m^{-2} K^{-4} = 5/6696$  ثابت تئوری استفن-بولتزمن<sup>۱</sup> است. این قانون نشان می‌دهد که تابش جسم سیاه متناسب با توان چهارم دمای مطلق است. به عبارت دیگر، افزایش دما با فاکتور ۲ می‌تواند تابش را با فاکتور ۱۶ افزایش دهد.

**۲-۳-۱ تابش خورشید**  
 خورشید تقریباً  $10^{11} W m^{-2}$  از زمین فاصله دارد و انرژی تابشی کل  $kW = 1/496 \times 10^{11}$  را نشر می‌دهد. طیف تابش خورشید از طول موج کوتاه در محدوده مادون‌قرمز تا طول موج‌های خیلی کوتاه پرتو گاما توزیع شده است. هر چند بیشتر تابش خورشید توسط ترکیبات اتمسفر مثل اکسیژن، نیتروژن، ازون، کربن‌دی‌اکسید و بخار آب جذب یا پراکنده می‌شود. برخورد تابش خورشید حقیقی بر سطح زمین در کل سال به مقدار ثابت  $G_{sc} = 1367 \pm 1\% W/m^2$  میل می‌کند، که به عنوان ثابت خورشید نام‌گذاری شده است. حدود  $8/03$  درصد از تابش خورشید در زمین در ناحیه فرابنفش،  $45/41$  درصد در ناحیه مری و  $46/40$  درصد در ناحیه نزدیک مادون‌قرمز قرار دارد. همچنین دمای جسم سیاه مؤثر خورشید<sup>۲</sup> را می‌توان با استفاده از رابطه زیر از ثابت خورشید محاسبه کرد:

$$T = \left[ \frac{G_{sc}}{\sigma} \left( \frac{r_0}{r_s} \right)^2 \right]^{\frac{1}{4}} \quad (3-2)$$

که  $r_0$  و  $r_s$  به ترتیب فاصله خورشید تا زمین و شعاع میانگین خورشیدی است. از این رابطه، دمای جسم سیاه مؤثر خورشید ۵۷۷۷ کلوین است.

توزیع طیف خورشیدی و شدت آن می‌تواند با تغییر ترکیب جاذب‌ها و پراکنش‌های اتمسفر و همچنین مسیر پرتوهایی که از اتمسفر عبور می‌کنند (جرم‌هوا<sup>۳</sup>)، تغییر یابد. با اندازه گیری موقعیت خورشید، امکان محاسبه جرم‌هوا وجود دارد. جرم‌هوا به عنوان نسبت جرم نوری در مسیر نوری مستقیم به مسیر عمودی تعریف می‌شود. جرم عمودی

<sup>۱</sup>Stephan-Boltzman law

<sup>۲</sup>Effective blackbody temperature

<sup>۳</sup>Air Mass (AM)

هوا اساساً بر دانسیته تابش خورشیدی در طول موج‌های کوتاه مؤثر است که دانسیته کل تابش خورشیدی را تغییر می‌دهد. جرم هوا  $1/5$  (AM1.5) برای خواص نوری سطح منتخب خورشیدی گزیده شده است.

#### ۱-۲ خواص سطح منتخب خورشیدی

کارایی جاذب‌های منتخب با استفاده از ضریب جذب و ضریب نشر آن‌ها طبقه‌بندی می‌شود. جذب خورشیدی به عنوان نسبت پرتو جذب شده به کل پرتو برخوردی تعریف می‌شود. با استفاده از قانون کیرشهف<sup>۱</sup>، ضریب جذب طیفی را می‌توان بر حسب قابلیت انعکاس کل  $R(\lambda, \theta)$  برای جسم کدر بیان کرد:

$$\alpha(\lambda, \theta) = 1 - R(\lambda, \theta) \quad (4-2)$$

که  $R(\lambda, \theta)$  جمع انعکاس موازی و پراکنده شده،  $\lambda$  طول موج،  $\theta$  زاویه برخورد نور و  $T$  دما را نشان می‌دهد. جذب خورشیدی را می‌توان با ترکیب رابطه (۴-۲) با طیف خورشیدی وابسته به طول موج  $G(\lambda)$  به دست آورد:

$$\alpha(\theta) = \frac{\int_{\lambda_1}^{\lambda_2} [1 - R(\lambda, \theta)] G(\lambda) d\lambda}{\int_{\lambda_1}^{\lambda_2} G(\lambda) d\lambda} \quad (5-2)$$

که  $\lambda_1$  و  $\lambda_2$  به ترتیب مینیمم و ماکزیمم طول موج خورشید هستند. با استفاده از اسپکتروفتومترهای استاندارد، انعکاس خورشید معمولاً در طول موج  $2/5-3/5$  میکرومتر و در زاویه برخورد عمودی ( $\theta = 0^\circ$ ) اندازه‌گیری می‌شود [۱]. نشر حرارتی پارامتر دیگری است که کارایی سطح منتخب خورشیدی را در ناحیه مادون‌قرمز توصیف می‌کند. نشر را می‌توان به صورت کسر پرتو نشر یافته از جسم حرارت دیده در مقایسه با جسم سیاه در دمای یکسان تعریف کرد. چون تابش حرارتی از تمام جهات نشر می‌یابد، نشر حرارتی نیم کروی استفاده می‌شود. استفاده از قانون کیرشهف برای یک جسم غیرشفاف، نشر حرارتی به صورت زیر گزارش شده است:

$$\varepsilon(\lambda, T) = 1 - R(\lambda, T) \quad (6-2)$$

و نشر حرارتی نیم کروی در دمای داده شده  $T$  با استفاده از رابطه زیر قابل محاسبه است:

$$\varepsilon(T) = \frac{\int_{\lambda_1}^{\lambda_2} [1 - R(\lambda, T)] B(\lambda, T) d\lambda}{\int_{\lambda_1}^{\lambda_2} B(\lambda, T) d\lambda} \quad (7-2)$$

تابش نشر یافته از یک جسم سیاه در دماهای پایین اساساً در ناحیه مادون‌قرمز یافت می‌شود. بنابراین  $2/5$  و  $25$  به ترتیب برای  $\lambda_1$  و  $\lambda_2$  استفاده می‌شود. نشر حرارتی برای یک جسم سیاه، منحصر به فرد است. طیف جسم سیاه در سه دمای مختلف به همراه طیف خورشیدی در شکل ۱-۲ نشان داده شده است. می‌توان ملاحظه کرد که طیف خورشیدی در  $2/5-3/5$  میکرومتر توزیع شده است و با طیف جسم سیاه هم پوشانی ندارد. همچنین

<sup>۱</sup>Kirchoff