

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

دانشگاه یزد  
دانشکده فیزیک  
گروه اتمی ملکولی

پایان نامه  
برای دریافت درجه کارشناسی ارشد

بررسی و مقایسه اثر تغییر ابعاد نانوذرات  $TiO_2$  بر کارایی سلولهای  
خورشیدی رنگدانه‌ای طبیعی

استاد راهنما  
دکتر عباس بهجت

استاد مشاور  
علیرضا خوشرو

پژوهش و نگارش  
فاطمه جعفری ندوشن

بهمن ۱۳۹۱

# سپاس

سپاس بی کران پروردگار یکتا را که هستی مان بخشید و به طریق علم و دانش را نمونه مان شد و به ہم نشینی

رهروان علم و دانش مفتخر مان نمود و خوشه چینی از علم و معرفت را روزیمان ساخت.

تقدیم بہ:

پدر و مادر عزیزم

بہ پاس زحمات بی دریغشان

ہمسفر مہربانم

کہ در سایہ ہمیاری و ہمدلی او بہ این منظور نائل شدم

فرزند دلبندم

زیباترین ہدیہ می خداوند کہ آرام جانم است

و تقدیم بہ دانشمندان، بزرگان و جوانمردانی کہ جان و مال خود را در حفظ و اعتلای این مرز و بوم فدا نموده و بینانند.

## شکر و قدردانی

حمد و سپاس خداوندی که با الطاف بیکران خود دغدغه‌ی آموزشی و اندیشیدن را در وجودم ودیعه نهاد و پی‌مردن این راه پر فراز و نشیب را در سایه سار محبت‌های خانواده‌ام به من ارزانی داشت. در آغاز وظیفه‌ی خودمی دانم از زحمات بی‌دریغ استاد راهنمای خود جناب آقای دکتر عباس بخت صمیمانه شکر کنم که قطعاً بدون راهنمایی‌های ایشان این مجموعه به انجام نمی‌رسید. همچنین از تلاش‌های بی‌وقفه‌ی مشاور پایان نامه جناب آقای علیرضا خوششرو که علاوه بر راهنمایی‌های سودمند خود، در مراحل علمی این پایان نامه نیز مرا همراهی نمود بسیار سپاسگزارم. از اساتید محترم جناب آقای دکتر حمید رضا زارع و جناب آقای دکتر مهدی شریفیان که داور این رساله را بر عهده داشتند سپاسگزارم. شکر ویژه از پدر و مادر عزیزم و همسر مهربانم که در فراز و نشیب زندگی تکیه‌گاهم و مخصوصاً در امر تحصیل بهترین مشوقم بودند را دارم و در پایان از تمامی دوستانی که مراد تهیه و تدوین این پایان نامه‌ی یرای کردند کمال شکر را دارم و از خداوند فرید تو فیقتان را خواستارم.

## چکیده

سال‌هاست که سلول‌های فوتوولتائیک برای تبدیل مستقیم نور خورشید به الکتریسیته به‌کار می‌روند. سلول‌های خورشیدی حساس‌شده با رنگدانه، از نسل سوم سلول‌های فوتوولتائیک به‌شمار می‌آیند که در سال‌های اخیر به علت سهولت ساخت و کارایی مناسب، مورد توجه قرار گرفته‌اند. فوتوالکترود این سلول‌ها از یک نوع نیمه‌رسانا نانو ساختار متخلخل (در اکثر موارد نانو ذرات دی‌اکسید تیتانیوم) که با یک لایه رنگ جاذب نور مرئی پوشیده شده، تشکیل شده است. رنگدانه‌های طبیعی به علت ارزان بودن و منابع فراوان و کارایی نسبتاً قابل قبول به عنوان حساس‌کننده جایگزین مناسبی برای رنگدانه‌های صنعتی گران‌قیمت می‌باشند. در این رساله اثر تغییر اندازه‌ی نانوذرات دی‌اکسید تیتانیوم بر کارایی سلول‌های خورشیدی حساس‌شده به رنگدانه‌ی طبیعی بررسی شد. برای انتخاب رنگدانه بهینه، از رنگدانه‌های طبیعی موجود در ریشه‌ی گیاه چغندر، گل یونجه و آب میوه‌ی انار در حلال‌های متفاوت استفاده شد. بهترین بازدهی برای سلول حساس‌شده با رنگدانه‌ی موجود در آب انار با pH یک به دست آمد. سپس از کربن، پلاتین، PEDOT:PSS و مخلوط PEDOT:PSS و نانوذرات  $TiO_2$  به عنوان کاتالیزور در الکترود مقابل استفاده شد و اثر کاتالیستی این مواد در احیاء تری‌یدید موجود در الکترولیت بررسی شد. در مرحله‌ی بعد از نانوذرات  $TiO_2$  با اندازه‌های ۲۵ و ۱۰۰ نانومتر و مخلوط آنها به عنوان انتقال‌دهنده‌ی الکترون در فوتوالکترود استفاده شد و سلول‌های ساخته‌شده با این نانوذرات مشخصه‌یابی و نمودار I-V آنها رسم شد. نتایج حاصل بهترین بازدهی را برای نمونه‌ی ساخته‌شده بر اساس مخلوط نانوذرات ۲۵ و ۱۰۰ نانومتر نشان می‌دهد. در پایان از ذرات  $TiO_2$  با اندازه‌های ۱۰۰ و ۴۰۰ نانومتر به عنوان پراکننده‌گر و دومین لایه در فوتوالکترود استفاده شد. بهترین کارایی برای نمونه ساخته شده بر اساس ذرات ۴۰۰ نانومتر به عنوان پراکننده‌گر مشاهده شد.

عنوان	صفحه
فصل اول: سلول‌های خورشیدی.....	۱
۱-۱- مقدمه.....	۲
۲-۱- اهمیت انرژی خورشیدی.....	۳
۱-۲-۱- موقعیت کشور ایران از نظر دریافت انرژی خورشیدی.....	۴
۳-۱- تاریخچه سلول‌های خورشیدی.....	۵
۴-۱- انواع مختلف سلول‌های خورشیدی.....	۷
۱-۴-۱- سلول‌های سیلیکونی.....	۷
۲-۴-۱- سلول‌های خورشیدی لایه نازک.....	۷
۳-۴-۱- سلول‌های خورشیدی رنگدانه‌ای.....	۸
فصل دوم: اجزاء تشکیل‌دهنده‌ی سلول‌های خورشیدی رنگدانه‌ای.....	۱۱
۱-۲- مقدمه.....	۱۲
۲-۲- زیرلایه.....	۱۲
۱-۲-۲- اکسیدهای رسانای شفاف (TCO).....	۱۳
۲-۲-۲- زیرلایه‌های فلزی.....	۱۳
۳-۲- نیمه‌رسانا.....	۱۴
۱-۳-۲- خواص بنیادی دی‌اکسید تیتانیوم.....	۱۵
۴-۲- رنگدانه.....	۱۹
۱-۴-۲- رنگدانه‌های طبیعی.....	۲۰
۲-۴-۲- رنگدانه‌های صنعتی.....	۲۳
۵-۲- الکترولیت.....	۲۴
۱-۵-۲- حلال الکترولیت.....	۲۴
۲-۵-۲- زوج اکسایش- کاهش در الکترولیت.....	۲۶

۲۷	۲-۵-۳- مواد افزودنی به الکترولیت .....
۲۸	۲-۶- الکتروود مقابل .....
۳۱	<b>فصل سوم: اصول عملکرد و مشخصه‌یابی سلول خورشیدی رنگدانه‌ای .....</b>
۳۲	۳-۱- مقدمه .....
۳۲	۳-۲- عملکرد سلول خورشیدی رنگدانه‌ای .....
۳۴	۳-۳- فرآیند انتقال بار در DSC .....
۳۵	۳-۳-۱- تزریق الکترون .....
۳۶	۳-۳-۲- احیاء رنگدانه .....
۳۶	۳-۳-۳- انتقال الکترون در $TiO_2$ .....
۳۷	۳-۴- فرآیندهای بازترکیب بار در DSCs .....
۳۷	۳-۴-۱- جریان تاریک .....
۳۸	۳-۴-۲- فرآیند بازترکیب الکترون .....
۳۸	۳-۵- روش‌های مشخصه‌یابی DSCs .....
۳۸	۳-۵-۱- اندازه‌گیری جریان - ولتاژ .....
۴۱	۳-۵-۲- بازده کوانتومی (IPCE) .....
۴۲	۳-۵-۳- اسپکتروسکوپی امپدانس الکتروشیمیایی (EIS) .....
۴۶	۳-۵-۴- ولتاژمتری چرخه‌ای .....
۴۸	۳-۶- چالش‌های سلول‌های خورشیدی رنگدانه‌ای .....
۴۸	۳-۶-۱- پایین بودن چگالی جریان .....
۴۹	۳-۶-۲- پایین بودن ولتاژ مدار باز .....
۵۰	۳-۶-۳- پایداری .....
۵۳	<b>فصل چهارم: دستگاه‌های مورد استفاده و روش آزمایش .....</b>
۵۴	۴-۱- مقدمه .....
۵۴	۴-۱- دستگاه‌های مورد استفاده در ساخت DSCs .....



۵۴	۱-۱-۴- دستگاه همزن فراصوت .....
۵۵	۱-۲-۴- کوره‌های الکتریکی .....
۵۶	۱-۳-۴- همزن مغناطیسی .....
۵۶	۱-۴-۴- ترازوی دیجیتال .....
۵۷	۱-۵-۴- دستگاه لایه‌نشانی چرخشی .....
۵۸	۱-۶-۴- عوامل مؤثر بر ضخامت در روش لایه‌نشانی چرخشی .....
۵۹	۲-۲-۴- دستگاه‌های مشخصه‌یابی .....
۵۹	۲-۱-۴- دستگاه اندازه‌گیری جریان- ولتاژ .....
۶۰	۲-۲-۴- دستگاه شبیه‌ساز نور خورشید .....
۶۱	۲-۳-۴- دستگاه SEM .....
۶۱	۲-۴-۴- دستگاه اندازه‌گیری طیف جذبی .....
۶۱	۲-۵-۴- پتانسیواستات-گالوانواستات .....
۶۲	۳-۴- روش ساخت سلول خورشیدی رنگدانه‌ای .....
۶۲	۳-۱-۴- شستشوی زیرلایه ها .....
۶۳	۳-۲-۴- آماده‌سازی فوتوآند .....
۶۵	۳-۳-۴- آماده سازی الکتروود مقابل .....
۶۵	۳-۴-۴- تهیه‌ی الکتروولیت .....
۶۶	۳-۵-۴- مجتمع کردن و آب‌بندی DSCs .....
۶۸	۴-۴- روش اندازه‌گیری مشخصه‌ی جریان- ولتاژ .....
۶۹	فصل پنجم: آزمایش‌ها و نتایج .....
۷۰	۱-۵- مقدمه .....
۷۰	۲-۵- انتخاب رنگدانه‌ی مناسب .....
۷۲	۲-۱-۵- رنگدانه‌ی چغندر .....
۷۵	۲-۲-۵- رنگدانه‌ی گل یونجه .....

۷۹.....	۳-۲-۵- رنگدانه‌ی آب انار
۸۲.....	۳-۵- انتخاب الکتروود مقابل
۸۲.....	۱-۳-۵- استفاده از پلیمر PEDOT:PSS به عنوان کاتالیزور
۸۷.....	۲-۳-۵- استفاده از پلاتین به عنوان کاتالیزور
۹۱.....	۴-۵- بررسی اثر اندازه‌ی نانوذرات $TiO_2$ در فوتوالکتروود (تک لایه)
۹۶.....	۵-۵- بررسی اثر اندازه‌ی نانوذرات $TiO_2$ به عنوان پراکننده گر فوتون در سطح فوتوالکتروود
۹۹.....	نتیجه‌گیری
۱۰۰.....	پیشنهاد برای کارهای آینده
۱۰۱.....	منابع و مآخذ:

فصل اول:

سلول‌های خورشیدی

در جهان امروز انرژی الکتریکی یکی از مفیدترین شکل‌های انرژی است. همزمان با پیشرفت فن‌آوری و اقتصاد در دنیا و افزایش جمعیت، تقاضای انرژی بطور فزاینده‌ای در سال‌های اخیر افزایش یافته است. تخمین‌زده شده است که مصرف انرژی جهانی تا سال ۲۰۳۰، ۵۰ درصد افزایش می‌یابد. اقتصاد انرژی هنوز به شدت وابسته به سوخت‌های فسیلی که مهمترین آن نفت، گاز طبیعی و ذغال سنگ به ترتیب با ۳۷٪، ۲۰٪ و ۲۷٪ هستند، می‌باشد [۱]. با مصرف کنونی، طی ۴۰ سال آینده نسبت ذخایر به تولیدات معکوس خواهد شد و در آینده جهان با کمبود انرژی مواجه خواهد شد. در ضمن این افزایش مصرف انرژی، افزایش اثرات مخرب زیست محیطی و همچنین گرم‌شدن زمین را در پی دارد، که لزوم توسعه فوری منابع انرژی تجدیدپذیر برای جبران کمبود و ضعف انرژی‌های فسیلی را نشان می‌دهد.

در سال‌های اخیر توسعه منابع پاک و تجدیدپذیر مانند انرژی خورشیدی، باد، زمین‌گرایی و هسته‌ای یک استراتژی مهم برای دولت‌ها محسوب می‌شود. در میان چشمه‌های تجدیدپذیر، سلول‌های فوتوولتائیک بیش از نیم قرن هست که مورد استفاده قرار می‌گیرند. سلول‌های فوتوولتائیک مستقیماً انرژی خورشیدی را به انرژی الکتریکی تبدیل می‌کنند، بدون اینکه هیچ گونه آلودگی برای محیط زیست در پی داشته باشند. این پدیده در سال ۱۸۳۹ توسط دانشمند فرانسوی ادموند بکرل کشف شد [۲]. مهمترین مشکل این نوع سلول‌ها قیمت بالای مواد اولیه و وسایل ساخت آنها می‌باشد که هزینه‌ی زیادی را به دولت‌ها به خصوص برای تولید در مقیاس‌های وسیع تحمیل می‌کند. همین امر باعث شد که پژوهشگران به دنبال تولید سلول‌های فوتوولتائیک با قیمت تمام‌شده‌ی کمتر و روش تولید ساده‌تر باشند. تا اینکه در سال ۱۹۹۱ گراتزل<sup>۱</sup> و همکارانش ساخت سلول خورشیدی گزارش کردند، این نوع سلول خورشیدی که سلول خورشیدی رنگ دانه‌ای نامیده می‌شود از نسل سوم سلول‌های خورشیدی به شمار می‌آید [۳]. مهمترین مزیت این نوع سلول، قیمت تمام‌شده‌ی پائین و بازدهی نسبتاً خوب آن می‌باشد.

---

<sup>۱</sup> Grätzel

بنابراین در سال‌های اخیر رشد و توسعه‌ی سلول‌های خورشیدی رنگدانه‌ای از موضوعات اصلی تحقیقات کنونی در زمینه‌ی انرژی‌های تجدید پذیر می‌باشد.

## ۲-۱- اهمیت انرژی خورشیدی

بحران انرژی در سال‌های اخیر، کشورهای جهان را بر آن داشته که با مسائل مربوط به انرژی، برخوردی متفاوت نمایند که در این میان جایگزینی انرژی‌های فسیلی با انرژی‌های تجدیدپذیر و از جمله انرژی خورشیدی به منظور کاهش و صرفه‌جویی در مصرف انرژی، کنترل عرضه و تقاضای انرژی و کاهش انتشار گازهای آلاینده با استقبال فراوانی روبرو شده است. برآوردها نشان می‌دهد که کشورهای جهان انرژی خورشید را به عنوان یکی از منابع اصلی تامین‌کننده انرژی در آینده می‌دانند و بر این اساس از هم اکنون برنامه‌ریزی و فعالیت‌های گسترده‌ای در جهت گسترش کاربرد این نوع انرژی در مصارف مختلف به انجام رسانده‌اند.

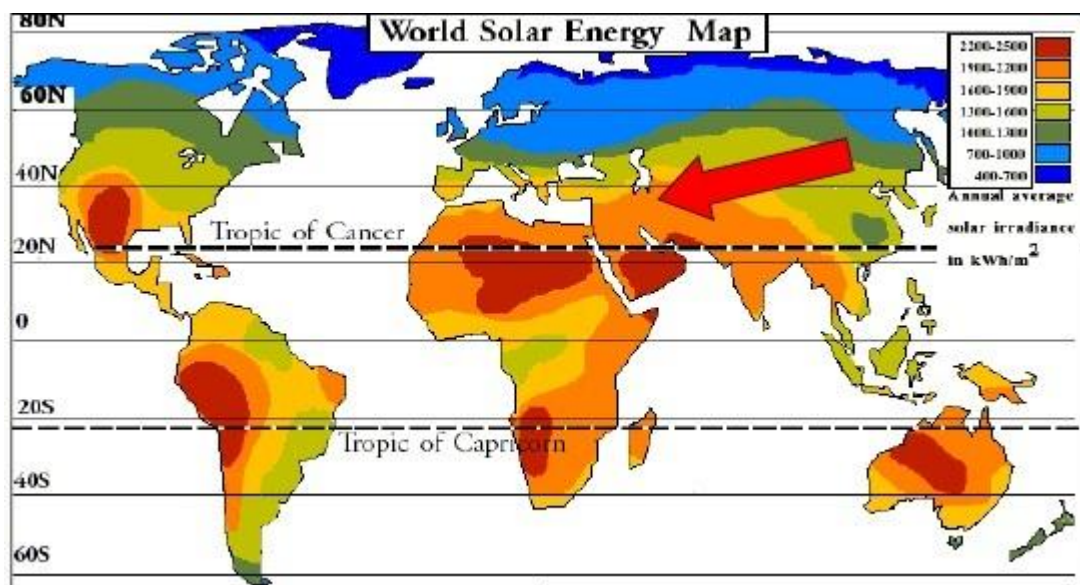
سیستم‌های فتوولتائیک<sup>۱</sup> قادر به تبدیل انرژی خورشیدی به انرژی الکتریسیته می‌باشند. استفاده از این سیستم‌ها به ما این قابلیت را می‌دهد که محیط زیست پاکیزه‌ای داشته باشیم، چرا که سیستم تولید الکتریسیته فتوولتائیک اثرات جانبی بسیار ناچیزی بر طبیعت دارد و برخلاف سوخت‌های فسیلی که تجدید ناپذیر هستند و روزی به پایان می‌رسند انرژی خورشیدی منبعی تجدیدپذیر به‌شمار می‌آید که تا روزی که حیات در کره خاکی وجود دارد قابل استفاده و بهره‌برداری است. انرژی خورشید از گداخت هسته‌ای بدست می‌آید. در خورشید در هر ثانیه حدود  $6 \times 10^{11}$  Kg هیدروژن، با کاهش جرم خالص  $4 \times 10^3$  Kg به هلیوم تبدیل می‌شود که با استفاده از رابطه جرم-انرژی انیشتین معادل تولید  $4 \times 10^{20}$  J انرژی خواهد بود. این انرژی اصولاً به صورت تشعشع الکترومغناطیسی در ناحیه ماورای بنفش تا مادون قرمز گسیل می‌شود. هم‌اکنون جرم کل خورشید حدود  $2 \times 10^{30}$  Kg است که بیش از ۱۰ بیلیون سال، انرژی تابشی خروجی تقریباً ثابت، برای آن تخمین زده می‌شود [۴]. همچنین از کل انرژی منتشرشده توسط خورشید، تنها در حدود ۰.۴۷٪ آن به سطح زمین می‌رسد. یعنی انرژی ناشی از سه روز تابش خورشید به زمین معادل با

<sup>۱</sup> photovoltaic

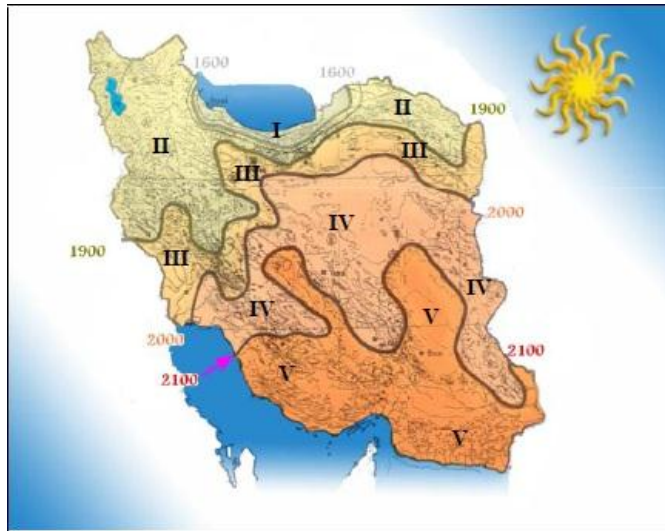
تمام انرژی ناشی از احتراق کل سوخت‌های فسیلی کره زمین است. به عبارت دیگر در اثر تابش خورشید به مدت چهل روز، می‌توان انرژی مورد نیاز یک قرن را ذخیره نمود.

### ۱-۲-۱- موقعیت کشور ایران از نظر دریافت انرژی خورشیدی

کشور ایران در بین مدارهای ۲۵ تا ۴۰ درجه عرض شمالی قرار گرفته است و در منطقه‌ای واقع شده که به لحاظ دریافت انرژی خورشیدی در بین مناطق جهان در بالاترین رده‌ها (کمربند تابشی خورشید) قرار دارد. میزان تابش خورشیدی در ایران بین ۱۸۰۰ تا ۲۲۰۰ کیلووات‌ساعت بر مترمربع در سال تخمین زده شده است که بالاتر از میزان متوسط جهانی است. همچنین در ۹۰٪ از خاک کشورمان بیش از ۳۰۰ روز آفتابی وجود دارد. در بین استان‌های ایران یزد با بالاترین میزان دریافت انرژی در هر روز ( $4/5-5/4 \text{ kWh/m}^2$ ) در موقعیت تابشی خوبی قرار دارد [۵].



شکل ۱-۱: اطلس تابش انرژی خورشیدی در جهان



شکل ۱-۲: اطلس تابش انرژی خورشیدی در ایران، ناحیه I: کمتر از  $1600 \text{ kW/m}^2$ ، ناحیه II: بین  $1600 \text{ kW/m}^2$  تا  $1900 \text{ kW/m}^2$ ، ناحیه III:  $1900 \text{ kW/m}^2$  تا  $2000 \text{ kW/m}^2$ ، ناحیه IV: بین  $2000 \text{ kW/m}^2$  تا  $2100 \text{ kW/m}^2$ ، ناحیه V: بیش از  $2100 \text{ kW/m}^2$

### ۳-۱- تاریخچه سلول‌های خورشیدی

با استفاده از سلول‌های خورشیدی، تابش نور خورشید به طور مستقیم به انرژی الکتریکی تبدیل می‌شود که این پدیده اثر فوتولتائیک نامیده می‌شود. برای اولین بار فیزیک‌دان فرانسوی ادموند بکرل<sup>۱</sup> پدیده فوتولتائیک را در سال ۱۸۳۹ گزارش کرد. او مشاهده کرد هنگامی که به الکترود نقره قرار داده شده در الکترولیت نور خورشید تابانده شود ولتاژ آن به مقدار کمی افزایش می‌یابد [۶]. پیشرفت مهم بعدی بواسطه آزمایش اسمیت<sup>۲</sup> در سال ۱۸۷۳ روی جریان الکتریکی گذرنده از میله کریستال سلنیوم بود، او فهمید هنگامی که میله‌ای از کریستال سلنیوم در معرض نور قرار بگیرد مقاومت آن کاهش می‌یابد. در سال ۱۸۹۴ چارلز فیرتز<sup>۳</sup> اولین سلول خورشیدی را با استفاده از دو صفحه فلزی که سلنیوم مایع بین آن تزریق شده بود ساخت، نتایج این آزمایش راه را برای مطالعات سلول خورشیدی در قرن ۲۰ باز کرد [۷]. لنارد<sup>۴</sup> در سال ۱۹۰۲ با تابش نور ماوراءبنفش روی یک فلز در خلاء ارتباط بین انرژی الکترون و فرکانس نور تاییده شده را نشان داد، او ماکزیمم انرژی جنبشی الکترون را با استفاده از فرکانس نور فرودی محاسبه کرد، از آنجایی که

<sup>۱</sup> Edmund Bequerel

<sup>۲</sup> Smith

<sup>۳</sup> Charels Fritts

<sup>۴</sup> Lenard

باید از فلز خالص در این آزمایشات استفاده می‌شد و این فلزات به سرعت اکسید می‌شدند انجام این آزمایش‌ها بسیار پیچیده بود. در آن زمان هنوز وجود فوتون به اثبات نرسیده بود به همین دلیل مشاهدات لنارد بیشتر کیفی بود تا کمی [۸]، این مشکل در سال ۱۹۰۵ با پیشنهاد انشیتن مبتنی بر کوانتیده‌بودن نور، که نور از اجزاء گسسته‌ای به نام فوتون تشکیل شده حل شد. در سال ۱۹۰۴ هال<sup>۱</sup> یک سلول خورشیدی اتصال نیمه‌رسانا با استفاده از مس و اکسید مس ساخت، که یک نمونه اولیه از سلول شاتکی لایه نازک بود [۹]. در سال ۱۹۴۶ راسل اهل<sup>۲</sup> سلول خورشیدی سیلیکونی را اختراع کرد. در سال ۱۹۵۴ چاپین<sup>۳</sup> و همکارانش توانستند اولین سلول خورشیدی را با بازدهی ۵/۴ درصد با استفاده از سیلیکون بلوری بسازند. این نوع باتری از سال ۱۹۵۸ در شاتل‌های فضایی به کار گرفته شد. فلزات دیگری مثل گالیم آرسناید، ایندیوم فسفید و کادمیم تلوراید برای استفاده در سلول‌های اتصال P-N بررسی شدند اما هنوز سیلیکون به عنوان جزء اصلی این سلول‌ها محسوب می‌شود [۱۰]. در سال ۱۹۷۰ به علت بحران انرژی در جهان غرب، استفاده از چشمه‌های جدید انرژی مورد توجه قرار گرفت، همین امر باعث پیشرفت‌های خوبی در ساخت سلول‌های خورشیدی و رسیدن به بازدهی‌های بالاتر شد. خواص یکسوکنندگی و فوتوولتایی دیوهای پلیمری نخستین بار در سال ۱۹۸۵ توسط شیروتا و همکارانش با استفاده از یکی از مشتقات پلی کربازول مورد بررسی قرار گرفت. سپس در سال ۱۹۸۶ تانگ اولین ساختار فوتوولتائیک ناهمگون پلیمری را ساخت [۱۱]. در سال ۱۹۹۱ گراتزل و همکارانش ساخت سلول خورشیدی جدیدی را بر اساس فوتوسنتز گیاهان گزارش کردند، این نوع سلول خورشیدی که سلول خورشیدی رنگ دانه‌ای نامیده می‌شود از نسل سوم سلول‌های خورشیدی به شمار می‌آید [۱۲].

در حال حاضر بازار سلول‌های خورشیدی در اختیار سلول‌های سیلیکونی می‌باشد، این نوع سلول‌ها بالاترین بازدهی را دارا می‌باشند اما مشکل این نوع سلول‌ها هزینه‌ی بالای ساخت و شکننده‌بودن آنهاست. امروزه سلول‌های نسل سوم مانند سلول‌های پلیمری، سلول‌های خورشیدی

---

<sup>1</sup> Hall

<sup>2</sup> Russell Ohl

<sup>3</sup> Chapin



رنگدانه‌ای و سلول‌های خورشیدی حساس‌شده با نقاط کوانتومی که عمدتاً مبتنی بر فناوری نانو هستند به علت هزینه ساخت پایین، روش ساخت آسان و بازدهی‌های مناسب مورد توجه محققان قرار گرفته‌اند.

#### ۱-۴- انواع مختلف سلول‌های خورشیدی

##### ۱-۴-۱- سلول‌های سیلیکونی

سلول‌های کریستالی سیلیکونی اولین نسل از سلول‌های خورشیدی می‌باشند، این نوع از سلول‌های خورشیدی با بازدهی حدود ۲۵٪ عمده بازار دنیا را در اختیار دارند. اما با وجود داشتن مزایایی مانند غیرسمی بودن، پایداری و بازدهی بالا، به این دلیل که از سیلیکون خالص گرانبه‌ای در آنها استفاده می‌شود دارای قیمت تمام‌شده بالایی هستند و همچنین پروسه‌ی تولید پیچیده‌ای دارند [۱۳]. بنابراین ساخت سلول‌های سیلیکونی در مقیاس صنعتی نیاز به بودجه‌های کلانی دارد که همین امر باعث شده محدودیت‌هایی برای توسعه‌ی بیشتر این سلول‌ها در آینده بوجود آورد.

##### ۱-۴-۲- سلول‌های خورشیدی لایه نازک

برای اینکه تکنولوژی فوتوولتائیک از لحاظ اقتصادی قابل مقایسه با چشمه‌های الکتریکی رایج باشد، قیمت تمام‌شده سلول‌ها باید کاهش پیدا کند به طوری که ارزش ضریب تولید به حدود ۱ دلار برای هر وات ( $1\$/watt$ ) برسد. یکی از راه‌های امیدبخش رسیدن به این هدف سلول‌های خورشیدی لایه‌نازک می‌باشند. سلول‌های خورشیدی لایه‌نازک نسل دوم سلول‌های خورشیدی نامیده می‌شوند. سیلیکون بی‌شکل، کادمیم تلوراید ( $CdTe$ ) و ( $CIGS$ ) از رایج‌ترین مواد مورد استفاده در این نسل می‌باشند. تکنولوژی لایه‌نازک مقدار استفاده از سیلیکون را کاهش می‌دهد که همین امر باعث کاهش ارزش ضریب تولید می‌شود، همچنین امکان استفاده از مواد با کیفیت پایین‌تر در این روش وجود دارد [۱۳]. بازدهی این نوع سلول‌ها بین ۱۰٪ تا ۲۰٪ است که کمتر از نسل اول می‌باشد اما به نظر می‌رسد کمیابی و سمی بودن مواد اولیه بزرگترین مشکل این نسل از سلول‌های خورشیدی باشد [۱۴].

### ۱-۴-۳- سلول‌های خورشیدی رنگدانه‌ای

سلول‌های خورشیدی حساس‌شده با رنگدانه (DSCs<sup>۱</sup>) نسل سوم سلول‌های خورشیدی نامیده می‌شوند. DSCs برای اولین بار در سال ۱۹۹۱ توسط گراتزل و همکارانش ساخته شد.

در مقایسه با سیستم‌های متداول سلول‌های خورشیدی، که مسئولیت جذب نور و انتقال بار بر عهده‌ی نیمه‌رسانا است، در DSCs این دو کارکرد بر عهده‌ی دو جزء مختلف می‌باشد. جذب نور از طریق یک لایه مولکول رنگدانه که بر روی لایه‌ی متخلخل نیمه‌رسانا با شکاف انرژی عریض قرارداد انجام می‌گیرد، سپس بار به تراز رسانش نیمه‌رسانا منتقل می‌شود و وظیفه‌ی انتقال بار بر عهده‌ی نیمه‌رساناست. بهترین بازدهی گزارش شده برای DSCs برای سلول‌های در مقیاس کوچک حدود ۱۲٪ و در ساختارهایی با مقیاس بزرگ ۱۰٪ می‌باشد [۱۵].

این سلول‌ها در مقایسه با دو نسل قبل دارای مزایایی هستند که باعث شده در سال‌های اخیر مورد توجه پژوهشگران قرار بگیرند. که در اینجا به بیان چند نمونه از آن می‌پردازیم:

- موادی که در ساخت DSCs استفاده می‌شود دارای قیمت پائینی هستند بنابراین قیمت سلول ساخته شده را به مقدار قابل توجهی کاهش می‌دهد.
- وسایلی که برای ساخت DSCs استفاده می‌شود، ارزان قیمت هستند.
- نسبت به دما حساسیت کمتری دارند یعنی بازده در DSCs با افزایش دما تغییر زیادی نمی‌کند، البته این از مزایای نسل دوم هم هست اما در سلول‌های سیلیکونی بازده با افزایش دما به شدت افت می‌کند.
- در شرایط مطلوب‌تری کار می‌کنند، حتی اگر هوا ابری باشد یا داخل ساختمان نزدیک پنجره باشد کاهش شدیدی در بازده رخ نمی‌دهد.
- چون به زاویه تابش خیلی حساس نیستند، بازده در رنج وسیعی از ساعات روز تقریباً ثابت است.
- شفاف هستند، بنابراین می‌توان از آنها به عنوان پنجره در ساختمان‌ها استفاده کرد.
- DSCs در رنگ‌های متفاوتی ساخته می‌شود، که می‌توانند برای استفاده در دکوراسیون

<sup>1</sup> Dye-sensitized solar cells

ساختمان مناسب باشند.

برای رقابت در برابر سلول‌های فوتوولتایی سنتی، سلول‌های خورشیدی رنگدانه‌ای نیاز به

افزایش بازدهی، افزایش پایداری و هزینه تولید پائین دارند [۱۶].

فصل دوم:

اجزاء تشکیل دهنده‌ی سلول‌های خورشیدی

رنگدانه‌ای