



# شیمی و مهندسی شیمی

تهران - مهر ۱۳۹۶

موسسه آموزش عالی بصیر

مدلسازی انتقال جرم اکسیژن و بخار آب در لایه نفوذ گاز یک پیل سوختی پلیمری

میترا امانی<sup>۱</sup>

گروه مهندسی شیمی، واحد رباط کریم، دانشگاه آزاد اسلامی، رباط کریم، ایران

## چکیده

لایه نفوذ گاز سمت کاتد در یک پیل پلیمری مدیریت آب داخل پیل را بر عهده دارد. غشاء پلیمری این پیل برای هدایت پروتون باید مرطوب باشد بنابراین خروج بیش از حد آب از پیل موجب خشکی غشاء و افت کارایی پیل می‌شود. از سوی دیگر، عدم خروج آب کافی نیز پر شدن سطح فعال لایه کاتالیست و افت کارایی پیل را به همراه دارد. ساختار لایه نفوذ به شدت نحوه مدیریت آب داخل پیل را تحت تاثیر قرار می‌دهد. در این مقاله فرایند انتقال جرم اکسیژن و آب در فاز گازی بصورت یک بعدی مدلسازی شده و تاثیر میزان تخلل لایه نفوذ بر غلظت اکسیژن و آب در سطح لایه کاتالیست کاتد بررسی شده است. به دلیل وجود مقاومت‌های نفوذی ناشی از ساختار متخلل لایه نفوذ و وجود مولکول‌های آب، غلظت اکسیژن در طول لایه نفوذ از سمت کانال‌های جریان به سمت لایه کاتالیست کاهش می‌یابد. همچنین به دلیل تولید آب در سطح کاتد، غلظت آب در این قسمت بیشتر است که به تدریج در طول لایه نفوذ به سمت کانال‌های جریان از غلظت آن کاسته می‌شود. بر اساس نتایج حاصله، با افزایش میزان تخلل لایه نفوذ، غلظت اکسیژن در سطح لایه کاتالیست کاتد افزایش و غلظت بخار آب کاهش می‌یابد که این امر می‌تواند کارایی پیل را بهبود بخشد.

**کلمات کلیدی:** لایه نفوذ گاز، پیل پلیمری، مدیریت آب، تخلخل، الکترود کاتد

## ۱. مقدمه

پیل سوختی پلیمری یک مبدل الکتروشیمیایی انرژی است که انرژی شیمیایی هیدروژن و اکسیژن را به انرژی الکتریکی و گرما تبدیل کرده و تنها محصول جانی آن آب است. این پیل سوختی یک منبع تولید انرژی پاک است که به خوبی می‌تواند جایگزین موتورهای احتراق داخلی در خودرو شده و مشکلات ناشی از آلودگی این موتورها را مرفوع سازد. همچنین می‌توان این پیل‌ها را جایگزین باتری در وسایل الکتریکی قابل حمل (مانند موبایل و لپ‌تاپ و ...) نیز نمود [۱].

هر پیل پلیمری از دو الکترود آند و کاتد و یک غشاء پلیمری تشکیل شده است. هر الکترود پیل نیز از یک لایه نفوذ گاز<sup>۲</sup> و یک لایه کاتالیست تشکیل می‌شود. گاز هیدروژن در سطح آند اکسید و به پروتون و الکترون تبدیل می‌شود. الکترون از طریق مدار الکتریکی خارجی و پروتون از طریق غشاء به الکترود کاتد رسیده و در سطح کاتد با گاز اکسیژن ورودی ترکیب می‌شوند. محصول واکنش احیای الکتروشیمیایی اکسیژن در سطح کاتد، آب و گرما است [۲].

<sup>۱</sup>Corresponding author Email: Mitra\_amani@yahoo.com

<sup>۲</sup> Gas diffusion layer (GDL)