

Amirkabir Journal of Mechanical Engineering

Amirkabir J. Mech. Eng., 53(3) (2021) 395-398 DOI: 10.22060/mej.2019.16907.6465



Investigation of the Humidifier Performance of Adding Gas Diffusion Layers Around Membrane for Fuel Cell Application

M. Ghaedamini, E. Afshari*

Department of Mechanical Engineering, Faculty of Engineering, University of Isfahan, Isfahan, Iran

ABSTRACT: Proton exchange membrane fuel cells requires humidification the reactive gases before entering the fuel cell for good performance. Using a planar membrane humidifier with important advantages such as simple building and no moving parts, is one of the best methods to humidification the reactive gases discussed in this paper. In this study, it is proposed to insert porous layers (gas diffusion layers) on both sides of the membrane, to increase the residence time gases. Therefore, by using threedimensional and numerical modeling of the humidifier, the effect of porous layers and the effect of their properties on the humidifier performance are investigated. For this purpose, a non-porous humidifier is first modeled, and then the porous layer is inserting on the wet side, on the dry channel side, and on two sides of the membrane, and the performance of these models is compared. The results show that the highest dew point temperature of dry side outlet is related to the use of gas diffusion layers on both sides, on the dry side, on the wet side and humidifier without gas diffusion layers respectively. In all cases of laying gas, with increasing porosity coefficient and permeability, dew point increase and improve humidifier performance.

Review History:

Received: Aug. 11, 2019 Revised: Oct. 04, 2019 Accepted: Dec. 09, 2019 Available Online: Dec. 26, 2019

Keywords:

Membrane humidifier Proton exchange membrane fuel cell Gas diffusion layer Dew point Numerical modeling

1. Introduction

Proton Exchange Membrane (PEM) fuel cell has many advantages such as low start-up time, high efficiency, low noise level and zero emission. Therefore, it is applied in the stationary power plants, vehicles, portable systems and the like [1,2]. The balanced performance of the proton exchange membrane fuel cell significantly depends on the heat and water management. If the water removal rate in the PEM fuel cell does not keep up with the water generation rate, it will cause water flooding and thus hinder the transport of reactant gases by blocking the pores in the porous catalyst and Gas Diffusion Layers (GDL), consequently cover up active sites in the catalyst layer and plug the gas transport channels. Instead, the ionic conductivity of the membrane is strongly dependent on its degree of humidification, with high ionic conductivities at maximum humidification. When the water removal rate exceeds the water generation rate, membrane dehydration occurs, which can result in performance degradation due to the significant ohmic losses within the PEM fuel cell [3].

There are several methods to manage water inside the PEM fuel cell. These methods includes: bubble humidification, enthalpy wheel exchanger, and membrane humidification. The bubble humidification method has a high pressure drop. In the bubble humidification method at high flow rates, it is difficult to control the temperature and humidity [4]. The enthalpy wheel method, though, reduces concerns about system overweight; But high power loss, high system complexity and high maintenance costs make it unsuitable for many applications such as cars [5].

Among these methods, the membrane humidification is the simplest and the most commonly applied one with the least energy consumption. This method reduces the complexity of fuel cell system and parasitic power. Therefore, a study on this topic is important. Numerical modeling of the membrane humidifier can help to analyze the phenomena of humidification-dominated transmission.

Various studies have been performed on the use of membrane humidifiers for PEM fuel cell systems. Most of the studies have been experimental and few studies have been performed numerically in the field of membrane humidifier. In this study, it is proposed to insert porous layers (gas diffusion layers) on both sides of membrane in order to increase the residence time of gases and by numerical and three-dimensional modeling of a humidifier, the effect of porous layers is investigated. For this purpose, a non-porous humidifier is first modeled, and then the porous layer is inserting on the wet side, on the dry channel side, and on two sides of the membrane, and the performance of these models is compared.

2. Governing Equations and Numerical Solution Method

The membrane humidifier that investigated in this study is planar type. Wet gas from the wet side and dry air through dry

*Corresponding author's email: e.afshari@eng.ui.ac.ir





Fig. 1. Simulated three-dimensional humidifier model

channels are flow. These channels are machined into sheets of graphite or metal, their duty is to transfer dry and wet gases to / from the humidifier. Between these plates is a polymer membrane made of nafion. Due to the difference in water concentration between the two sides, water is transferred from wet side to the dry side via membrane through the diffusion process and humidifies dry gas. Fig. 1 shows a modeled three-dimensional model of membrane humidifier. Various humidifier components have been shown in Fig. 1. From the lower channel, humid air enters the humidifier and from the upper channel, dry air enters. The gas diffusion layers located on either side of the membrane are shown in Fig. 1. The cross section of the channels is square and the size of each side is 2 mm. The length of the humidifier channels is 82 mm. The distance between the channels is also 2 mm.

The governing equations include the conservations of mass, momentum, species and energy equations in the porous media with the equation of water passes through the membrane. This latter relation is derived from the following equation.

$$\dot{m}_m = \frac{\rho_{m,dry}}{W_{m,dry}} A_m M_{H_2O} D_m^{H_2O} \nabla \lambda \tag{1}$$

where the \dot{m}_m is the mass flow rate of water passes through the membrane, pm,dry is the membrane dry density, $W_{m,dry}$ is the membrane dry equivalent weight, A_m is area and $M_{H,O}$ is the water molar mass. The governing equations are discretized using a finite

The governing equations are discretized using a finite volume method and solved using fluent software. In this model the pressure and velocity fields are treated using SIMPLE algorithm model. An iterative process is used to solve the set of equations and the solution of the equation of continuity and energy, respectively, has continued to achieve convergence with precision of 10^{-4} and 10^{-6} . The most important reason for choosing the repetition process for solving the equations is their coupling. Conservation equations in the humidifier are strongly coupled. This is due to the dependence of physical and chemical properties on the transfer parameters (such as temperature and concentration). For example, the diffusion coefficient is a function of temperature and pressure



Fig. 2. Influence of porosity coefficient of porosity on dew point at dry side outlet

and viscosity is a function of temperature. A User-Defined Function (UDF) written in fluent software was used to solve the membrane governing equations to determine the amount of water transmitted through the membrane. A rectangular grid with a grid number of 61396 is used. With this number of grids, the results are independent of the number of grids.

3. Results

The dew point is the temperature at which the air is saturated with water vapor at the same temperature. The dew point is an appropriate criterion for evaluating humidifier performance that includes the effects of heat transfer and mass transfer. The closer the dew point of the dry side outlet to the dew point of the wet side inlet, i.e. the dew point of dry side outlet increases, the humidifier performance improves. The dew point is obtained as follows [6].

$$T_{dp} = \frac{238.3 \times \ln(\frac{p_v}{0.61078})}{17.2694 - \ln(\frac{p_v}{0.61078})}$$
(2)

As shown in Fig. 2, the dew point of the dry side outlet is increased by placing the gas diffusion layer. Insert two gas diffusion layers on both dry and wet sides has the most positive effect. The reason for this is that the wet channel humidity in the gas diffusion layer has a longer residence time and over time it transfers this humidity to the membrane. This humidity enters the gas diffusion layer after passing through the membrane, and by storing this humidity in the gas diffusion layer; it causes the gas to remain in this layer and over time to transfer this humidity to the dry channel. In general, it increases dew point and water flow rate at dry side outlet. This is the same for all porosity coefficients and permeability of the gas diffusion layer. In all cases of laying gas, with increasing porosity coefficient, dew point of dry side outlet, increases and improve humidifier performance.

As shown in Fig. 3, the slope of the dew point diagram decreases with increasing permeability of the gas diffusion layer when using the gas diffusion layer on the dry side. When using the gas diffusion layer on the dry side, the dew point of the dry side outlet remains almost constant as the gas permeability increases. As permeability increases, the dew



Fig. 3. Influence of porous layer permeability on dew point at dry side outlet

point of the dry side outlet increases from 2.3 to 2.9 K when the gas diffusion layer is placed on both wet and dry sides.

4. Conclusions

In this study, it is proposed to increase the residence time of gases on both sides of the membrane of humidifier, gas diffusion layers are inserted and by numerical and threedimensional modeling of a humidifier, the effect of gas diffusion layers is investigated. For this purpose, a nonporous humidifier is first modeled, and then the porous layer is inserting on the wet side, on the dry channel side, and on two sides of the membrane, and the performance of these models is compared. The results show that in all cases of laying gas, with increasing porosity coefficient and permeability, dew point and water flow rate of dry side outlet increases.

References

- [1] Y. Wang, K.S. Chen, J. Mishler, S.C. Cho, X.C. Adroher, A review of polymer electrolyte membrane fuel cells: Technology, applications, and needs on fundamental research, Applied energy, 88(4) (2011) 981-1007.
- [2] T. Wilberforce, A. Alaswad, A. Palumbo, M. Dassisti, A.-G. Olabi, Advances in stationary and portable fuel cell applications, International journal of hydrogen energy, 41(37) (2016) 16509-16522.
- [3] R. Huizing, Design and Membrane Selection for Gas to Gas Humidifiers for Fuel Cell Applications, University of Waterloo, 2007.
- [4] R. Glises, D. Hissel, F. Harel, M.-C. Pera, New design of a PEM fuel cell air automatic climate control unit, Journal of Power Sources, 150 (2005) 78-85.
- [5] D. Alan, Dynamic Modeling of Two-Phase Heat and Vapor Transfer Characteristics in a Gas-to-Gas Membrane Humidifier for Use in Automotive PEM Fuel Cells, 2009.
- [6] J.J. Hwang, W.R. Chang, J.K. Kao, W. Wu, Experimental study on performance of a planar membrane humidifier for a proton exchange membrane fuel cell stack, Journal of Power Sources, 215 (2012) 69-76.

HOW TO CITE THIS ARTICLE

M. Ghaedamini, E. Afshari, Investigation of the Humidifier Performance of Adding Gas Diffusion Layers Around Membrane for Fuel Cell Application, Amirkabir J. Mech Eng., 53(3) (2021) 395-398.

DOI: 10.22060/mej.2019.16907.6465



This page intentionally left blank

نشريه مهندسي مكانيك اميركبير

نشریه مهندسی مکانیک امیرکبیر، دوره ۵۳، شماره ۳، سال ۱۴۰۰، صفحات ۱۶۵۳ تا ۱۶۶۶ DOI: 10.22060/mej.2019.16907.6465

بررسی عملکرد اضافه کردن لایههای پخش گاز اطراف غشا مرطوبساز غشایی برای کاربرد پیل سوختی

مرتضى قائدامينى هارونى، ابراهيم افشارى*

دانشکده فنی و مهندسی، دانشگاه اصفهان، اصفهان، ایران.

خلاصه: به منظور عملکرد بهتر پیلهای سوختی غشا پلیمری، نیاز به مرطوبسازی گازهای واکنشگر قبل از ورود به پیل است. استفاده از مرطوبساز غشایی تخت با داشتن مزایای مهمی از قبیل ساختمان ساده و نداشتن قطعه متحرک، برای مرطوبسازی گازهای واکنشگر یکی از بهترین روشها بوده که در این مقاله به آن پرداخته شده است. در این مطالعه برطوبسازی گازهای واکنشگر یکی از بهترین روشها بوده که در این مقاله به آن پرداخته شده است. در این مطالعه بیشنهاد شده به منظور افزایش زمان ماند گازها در دو طرف غشا، لایههای متخلخل (لایههای پخش گاز) قرار داده شود. با مدل سازی گازهای واکنشگر یکی از بهترین روشها بوده که در این مقاله به آن پرداخته شده است. در این مطالعه بر پیشنهاد شده به منظور افزایش زمان ماند گازها در دو طرف غشا، لایههای متخلخل (لایههای پخش گاز) قرار داده شود. با مدل سازی سه بعدی و عددی مرطوبساز، به بررسی اثر قرار دادن لایههای متخلخل و تأثیر خواص این لایهها بر ا عملکرد مرطوبساز پرداخته شده است. بدین منظور، ابتدا یک مرطوبساز بدون لایه متخلخل، مدل سازی شده و سپس می مملکرد مرطوبساز پرداخته شده است. بدین منظور، ابتدا یک مرطوبساز بدون لایه متخلخل، مدل سازی شده و سپس می می محمد که بیشترین دمای نقطه شبنم خروجی سمت خشا و دو سمت غشا قرار گرفته شده است. نتایج نشان هر دو سمت غشا، در سمت کانالهای مرطوب و مرطوبساز بدون لایه پخش گاز می است. در همهی حالتهای به گذاشتن لایه متخلخل، با افزایش ضریب تخلخل و میزان نفوذپذیری لایه پخش گاز، نقطه شبنم خروجی سمت خشک افزایش می یابد و عملکرد مرطوبساز را بهبود می بخشد.

تاریخچه داوری: دریافت: ۱۳۹۸/۰۵/۲۰ بازنگری: ۱۳۹۸/۰۷/۱۲ پذیرش: ۱۳۹۸/۰۹/۱۸ ارائه آنلاین: ۱۳۹۸/۱۰/۰۵

کلمات کلیدی: مرطوبساز غشایی پیل سوختی غشا پلیمری لایههای پخش گاز نقطه شبنم مدلسازی عددی

۱– مقدمه

پیل سوختی غشا پلیمری را میتوان به عنوان منبع تولید توان برای سیستمهای قابل حمل، سیستمهای ثابت، سیستمهای حمل و نقل، فضاپیما و برخی کاربردهای ویژه، به علت چگالی توان بالا، زمان راه اندازی کوتاه، دمای عملکرد پایین و راندمان بالا استفاده کرد [۱ و ۲]. در پیل سوختی غشا پلیمری، پایین بودن میزان رطوبت غشا سبب خشک شدن غشا و در نتیجه کاهش هدایت یونی غشا میشود. رطوبت زیاد نیز باعث شده که آب اشباع شده و بخشی از آن به مایع تبدیل شده و سبب پدیده شناوری در پیل (بستن بخشی از تخلخلهای این لایه) میشود. هر دو پدیده، عملکرد پیل را دچار افت و اختلال میکند. از این رو به منظور کنترل رطوبت غشا در داخل پیل و مدیریت آب، مرطوب کردن گازهای واکنشگر ورودی به پیل روشی مناسب میباشد. از طرفی میزان رطوبت گازها نباید از مقدار معینی بیشتر باشد. این مقدار معین بستگی به اندازه نییل و شرایط کاری آن دارد؛ ولی معمولاً بهترین عملکرد پیل وقتی e.afshari@eng.ui.ac.ir

است که رطوبت نسبی گازهای ورودی به پیل کمتر از اشباع و در محدوده ۲۵–۹۰ درصد نگه داشته شود [۳]. عملکرد پیل بدون مرطوبسازی کاتد و با اشباع کامل آند، کاهش ۶ درصدی عملکرد کلی پیل را در دانسیته جریان ۴۰۰ میلیآمپر بر سانتیمترمربع نشان میدهد [۴]. بنابراین باید با یک سیستم مرطوبساز، مقدار بهینه رطوبت گازهای واکنشگر ورودی به پیل سوختی را برای عملکرد بهتر پیل سوختی فراهم کرد. روشهای مختلفی برای مرطوبسازی گازهای ورودی به پیل سوختی وجود دارد. از جمله میتوان به روش حبابی، روش چرخ آنتالپی و روش غشایی اشاره کرد. روش حبابی دارای افت فشار زیادی است. در روش حبابی در نرخ جریان بالا، کنترل دما و رطوبت مشکل سیستم را کاهش میدهد؛ ولی افت توان بالا، پیچیدگی زیاد سیستم و هزینه نگهداری بالا سبب شده است که در بسیاری از کاربردها مانند و هزینه نگهداری بالا سبب شده است که در بسیاری از کاربردها مانند

Creative Commons License) حقوق مؤلفین به نویسندگان و حقوق ناشر به انتشارات دانشگاه امیرکبیر داده شده است. این مقاله تحت لیسانس آفرینندگی مردمی (Creative Commons License) حقوق مؤلفین به نویسندگان و حقوق ناشر به انتشارات دانشگاه امیرکبیر داده شده است. این مقاله تحت لیسانس آفرینندگی مردمی (Creative Commons License) حقوق مؤلفین به نویسندگان و حقوق ناشر به انتشارات دانشگاه امیرکبیر داده شده است. این مقاله تحت لیسانس آفرینندگی مردمی (Creative Commons License) حقوق مؤلفین به نویسندگان و حقوق ناشر به انتشارات دانشگاه امیرکبیر داده شده است. این مقاله تحت لیسانس آفرینندگی مردمی (Creative Commons License) حقوق مؤلفین به نویسندگان و حقوق ناشر به انتشارات دانشگاه امیرکبیر داده شده است. این مقاله تحت لیسانس آفرینندگی مردمی (Creative Commons License) حقوق مؤلفین به نویسندگان و حقوق ناشر به انتشارات دانشگاه امیرکبیر داده شده است. این مقاله تحت ایسانس آفرینندگی مردمی (Creative Commons Commons Commons Commons) موسط می مردمی (Creative Commons Commons) موسط می مودند

غشایی رایجترین روش مرطوبسازی بوده و از حداقل مصرف انرژی برخوردار است. پیچیدگی سیستم پیل سوختی و توان پارازیتی آن را نیز کاهش میدهد. با توجه به مزایای مرطوبساز غشایی از جمله مصرف کم انرژی، سادگی و در دسترس بودن، مطالعه در مورد این موضوع، دارای اهمیت میباشد. مدلسازی عددی مرطوبساز غشایی می تواند به تحلیل پدیدههای انتقال حاکم بر مرطوب ساز کمک کند. مطالعات مختلفی در مورد استفاده از مرطوبسازهای غشایی برای سیستم پیل سوختی غشاپلیمری انجام شده است. پارک و همکاران [۷] یک مدل دینامیکی برای یک مرطوبساز غشایی پوسته-لوله ارائه کردند. آنها به بررسی انتقال جرم و حرارت با رفتارهای استاتیکی و دینامیکی پرداختند. در ابتدا به شبیهسازی رفتار انتقال جرم و حرارت پرداختند و این نتایج را با نتایج آزمایشگاهی مقایسه کردند و در پایان با دبیهای مختلف به بررسی عملکرد مرطوبساز پرداختند. یان و همکاران [۸] یک مدل دینامیکی را برای بررسی انتقال حرارت و انتقال جرم مورد مطالعه قرار دادند. آنها به بررسی دما و رطوبت نسبی خروجی سمت خشک پرداختند. همچنین به این نتیجه رسیدند که اثرات انتقال حرارت در پاسخ دینامیکی بیشتر از انتقال جرم است. همچنین زمان استقرار دما و رطوبت نسبی در خروجی هوای سمت خشک با افزایش سرعت هوا کاهش می یابد. احمدی طبا و همکاران [۹] یک مرطوبساز حبابی برای مرطوبسازی گازهای واکنشگر پیل سوختی غشا پلیمری ساختند. آنها اثرات دمای آب موجود در مخزن، سطح آب داخل مخزن و جریان آب ورودی به مرطوبساز بر عملکرد آن را بررسی کردند. آنها به این نتیجه رسیدند که با افزایش دبی ورودی به مرطوبساز رطوبت نسبی خروجی از مرطوبساز کاهش می یابد. همچنین افزایش دمای ورودی به مرطوب ساز و افزایش میزان آب داخل مخزن، باعث بهبود عملکرد مرطوبساز می شود. چن و پنگ [۱۰] یک مدل ترمودینامیکی برای مرطوبساز غشایی ارائه کردند. در این مدل علاوه بر کانالهای اصلی ورودی گازهای مرطوب و خشک، برای کنترل رطوبت یا گرما، کانال سومی تعبیه شده است که عبور جریان از آن به وسیله یک صفحهی لغزان قابل تنظیم است. آنها به مطالعه غیر دائم مرطوبساز پرداختند. یو و همکاران [۱۱] با ارائه یک مدل تحلیلی به مطالعه پارامتری مرطوبساز غشایی پرداختند. آنها مقدار آب مایع تولید شده در مرطوبساز را در طی فعالیت، ارائه

کردهاند و به بررسی و مطالعه نقطه شبنم خروجی پرداختند. افشاری

و هوره [۱۲] به شبیهسازی سه بعدی مرطوبسازی غشایی پرداختند. آنها از فوم فلزی به جای کانالهای خشک و مرطوب استفاده کردند. نتایج نشان میدهد که اگر از این فومها در سمت مرطوب و یا هر دو سمت استفاده شود، در مقایسه با مرطوبساز معمولی، نقطه شبنم خروجي افزايش مي يابد. آنها همچنين نشان دادند كه اگر اين فومها در سمت خشک قرار گیرند، هیچ اثر مثبتی ندارند. پارک و اوه [۱۳] یک مدل یک بعدی مرطوبساز را مورد بررسی قرار دادند. آنها به این نتیجه رسیدند که نفوذپذیری غشا نافیون به ضخامت آن بستگی دارد. آنها همچنین به بررسی رطوبت نسبی گاز حامل که از طریق مرطوبساز غشایی عبور میکند پرداختند که با دادههای تجربی همخوانی خوبی دارد. کانگ و همکاران [۱۴] عملکرد یک مرطوبساز غشایی پوسته-لوله را برای وسایل نقلیه پیل سوختی بررسی کردند. با این حال، مرطوبکننده غشایی پوسته-لوله دارای معايب حجم زياد و مشكل در توليد انبوه است. به همين ترتيب، مطالعات در مورد مرطوبساز غشایی صفحهای برای غلبه بر این اشکالات انجام شده است. آنها به بررسی و مقایسه دو آرایش جریان هم جهت و خلاف جهت پرداختند و و این دو آرایش جریان را تحت شرایط عملیاتی متفاوت از لحاظ پارامترهای هندسه مقایسه کردند.

کاهالن و همکاران [۱۵] با کاری آزمایشگاهی به بررسی غشاها پرداختند. غشاهای آزمایش شده آنها در چهار طبقه و کلاس مختلف قرار دارند. نتایج آنها نشان میدهد که غشاهای فلوئوره سولفوناته بیشترین میزان آب را منتقل میکنند و غشاهایی که کمترین میزان آب را منتقل می کنند، غشاهای سولفوناته نشده و غیرفلوئوره هستند. لی و همکاران [۱۶] یک مدل ریاضی دینامیکی که اجزای اصلی این سیستم شامل مرطوب ساز غشایی و خشککن هست ایجاد کردند. آنها مدل مورد مطالعه خود را با کاری آزمایشگاهی صحه گذاری كردند. آنها به این نتیجه رسیدند كه غشاهای دارای نفوذ رطوبت بیشتر و ضخامت کمتر میتوانند عملکرد سیستم را بدون توجه زیاد به هدایت گرما بهبود بخشند. یاندی و لیلی [۱۷] یک مدل ریاضی از مرطوبساز را مورد بررسی قرار دادند. آنها به منظور پیش بینی عملكرد مرطوبساز به عنوان تابعي از متغيرهاي طراحي و عملياتي، در طول مرطوبساز از غشای دایرهای توخالی استفاده کردند. مدل آنها نشان میدهد که در حالی که مقاومت متقاطع غشایی و گاز به تنهایی برای انتقال حرارت بسیار مهم است، انتقال بخار با مقاومت

ترکیبی از انتشار درون غشاء و رابط غشاء-گاز کنترل میشود. چن و همکاران [۱۸] با انجام کاری آزمایشگاهی، انتقال حرارت و جرم را در یک مرطوبساز غشایی مسطح مورد بررسی قرار دادند. آنها به این نتیجه رسیدند که افزایش دبی موجب افزایش انتقال آب از میان غشا میشود. همچنین یک دبی بهینه وجود دارد که در آن حداکثر دمای نقطه شبنم خروجی سمت خشک به دست میآید. یان و همکاران [۱۹] تأثیر ابعاد کانال و تغییر شرایط ورودی هوای خشک، از قبیل دما فر طوبت را بر مرطوبساز مسطح از نظر اختلاف درجه حرارت نقطه شبنم، نرخ بازیابی آب، افت فشار و ضریب عملکرد مورد تجزیه و تحلیل به طور قابل توجهی بر عملکرد مرطوبساز تأثیر میگذارد. نتایج آنها نشان میدهد که افزایش دمای ورودی هوای خشک و مرطوب منجر به بهبود اختلاف درجه حرارت نقطه شبنم، کاهش نسبت بازیابی آب، افزایش اندک افت فشار و در نتیجه کاهش ضریب عملکرد میشود.

در این مطالعه پیشنهاد شده به منظور افزایش زمان ماند گازها در دو طرف غشای مرطوب ساز غشایی، لایه های متخلخل (لایه های پخش گاز) قرار داده شود و با مدل سازی سه بعدی و عددی یک مرطوب ساز به بررسی اثر قرار دادن لایه های متخلخل پرداخته شده است. بدین منظور، ابتدا یک مرطوب ساز غشایی بدون هیچ لایه متخلخل مدل سازی شده و سپس یک بار لایه متخلخل در سمت کانال های مرطوب، بار دیگر در سمت کانال های خشک قرار گرفته است و در نهایت هم لایه های متخلخل در دو سمت غشا، قرار گرفته است و عملکرد این مدل ها با یکدیگر مقایسه شده و مورد بررسی قرار گرفته اند.

۲- عملکرد مرطوبساز غشایی

مرطوبساز غشایی بررسی شده در این مطالعه از نوع تخت میباشد. باید توجه داشت هرچند که در مرطوبساز غشایی لوله-پوسته دستیابی به مساحت سطح بالا بهتربوده و افت فشار پایین است؛ اما پیچیدگی ساخت و مونتاژ کردن و همچنین هزینه تولید غشاهای لولهای، بالا میباشد. از نظر فاز ورودی در سمت مرطوب، مرطوبسازهای غشایی به دو نوع گاز به گاز و مایع به گاز تقسیم میشوند. در مورد اول، معمولاً از گاز مرطوب خروجی کاتد پیل به میشوند. در مورد اول، معمولاً از گاز مرطوب خروجی کاتد پیل به عنوان مرطوبکننده استفاده میشود. در این حالت یک سیستم پرخهای به وجود میآید. سیستم مرطوبسازی چرخهای انرژی نیاز دارد. چون از انرژی گرمایی گازهای خروجی استفاده میکند. در این سیستم از چگالش آب موجود در مرطوبساز جلوگیری در این سیستم از چگالش آب موجود در مرطوبساز جلوگیری در این عسیستم از چگالش آب موجود در مرطوبساز میوگیری در این میستم از چگالش آب موجود در مرطوبساز ماوگیری

شکل ۱ یک مرطوب ساز غشایی تخت را نشان میدهد. گاز مرطوب از سمت مرطوب و هوای خشک از طریق کانالهای خشک در دو طرف غشا جریان مییابند. این کانالها در داخل صفحاتی از جنس گرافیت یا فلز ماشین کاری میشوند و وظیفه آنها انتقال گازهای خشک و مرطوب به /از مرطوب ساز میباشد. بین این صفحات یک غشا پلیمری از جنس نافیون قرار میگیرد. به دلیل اختلاف غلظت آب در دو سمت غشا، آب از طریق پخش، از سمت کانال مرطوب به سمت کانال خشک نفوذ کرده و گاز خشک را مرطوب میکند. در سیستم مرطوب ساز غشایی، افت فشار و افت دما نسبت



Fig. 1. Planar membrane humidifier [٨] شکل ۱. مرطوبساز غشایی تخت

به دیگر روشهای مرطوبسازی برای پیل سوختی وضعیت بهتری دارد. از جمله مشکلات و محدودیتهای روش غشایی میتوان به میزان رطوبت جذب شده توسط گاز اشاره کرد که تابع پارامترهای نفوذپذیری غشا، دما، فشار کاری مرطوبساز و دبیهای جریان است. با این وجود، روش غشایی یکی از رایجترین روشهای مرطوبسازی گازهای واکنشدهنده در سیستم پیل سوختی به شمار میرود.

۳- معادلات حاکم

در شکل ۲ یک مدل سه بعدی مرطوبساز غشایی مدلسازی شده نشان داده شده است. اجزای مختلف مرطوبساز در این شکل به نمایش درآمده است. از کانال پایینی، هوای مرطوب وارد مرطوبساز میشود و از کانال بالایی هوای خشک وارد میشود. لایههای پخش گاز که در دو طرف غشا قرار گرفتهاند، در شکل ۲ نشان داده شدهاند. مقطع کانالهای جریان مربعی بوده و اندازه هر ضلع آن ۲ میلیمتر میباشد. طول کانالهای مرطوبساز برابر ۸۲ میلیمتر است. فاصله بین کانالها هم برابر ۲ میلیمتر است.

در این تحقیق فرض شده جریان در مرطوبساز تک فاز میباشد. از آنجایی که معمولاً گاز در سمت مرطوب مرطوبساز با دمای کاری پیل سوختی (۸۰ درجه سلسیوس) وارد میشود، عمده رطوبت آن در فاز گازی است و آب مایع قابل صرفنظر است. همچنین به دلیل این که انتقال رطوبت از میان غشا فقط با بخار آب امکان پذیر است، تشکیل مقدار کم آب مایع تأثیر چندانی بر میزان انتقال رطوبت نخواهد داشت. دیگر فرضیات شامل موارد زیر است.



Fig. 2. Simulated three-dimensional humidifier model شکل ۲: مدل مرطوبساز سه بعدی شبیهسازی شده

هستند. كامل گاز گازها، مخلوط الف) ب) جریان داخل کانالها دائم، آرام و تراکمناپذیر میباشد. ساختار متخلخل غشا يكنواخت و همگن است. ج) تأثير گرانش نظر می شود. صرف از ہ) غشا در مقابل گازهای ورودی نفوذ ناپذیر است. و) ز) لایههای یخش گاز در مقابل گازهای ورودی نفوذ نایذیر هستند.

معادله بقا جرم

$$\nabla .(\rho \vec{u}) = 0 \tag{1}$$

در معادله بالا، \vec{u} بردار سرعت و hoدانسیته مخلوط گاز است. این معادله در کانالها، لایه های پخش گاز و در غشا به همین شکل برقرار می باشد [۲۰].

معادله بقا مومنتم

$$\frac{1}{\varepsilon^2} \nabla .(\rho \vec{u} \vec{u}) = -\nabla p + \nabla .\tau + S_{Dar} \tag{(7)}$$

در معادله بالا $p \in \mu$ به ترتیب فشار و ویسکوزیته مخلوط گاز میباشد. T تنش برشی و 3 ضریب تخلخل محیط متخلخل میباشد که به صورت نسبت حجم خالی به حجم کل تعریف میشود. ضریب تخلخل در غشا ۰/۵، در لایههای پخش گاز از ۰/۶ تا ۰/۹ متغیر و در کانالهای جریان برابر ۱ است. در نواحی متخلخل برای برقراری پیوستگی شار جرم در فصل مشترک ناحیه غشا و نواحی بدون تخلخل، از سرعتهای ظاهری استفاده میشود و خواص انتقالی اصلی در نواحی متخلخل با غشا و لایههای پخش گاز ترم چشمه قرار میگیرد تا قانون دارسی زا در جایی که سرعت بسیار کم است، اعمال کند [۲۱ و ۲].

$$S_u = -\frac{\mu}{K}\vec{u} \tag{(7)}$$

در این رابطه، K نفوذپذیری محیط متخلخل میباشد. لازم به ذکر است که در غشا فقط بخار آب منتقل می شود و ساختار غشا اجازه ورود گازهای دیگر را نمی دهد. ترم چشمه در کانال ها صفر است.

معادله بقاء گونهها

$$\nabla . (\vec{u}C^i) = \nabla . (D^{i,eff} \nabla C^i) \tag{(f)}$$

در این معادله C^i غلظت جزء i و $D^{i,eff}$ ضریب پخش موثر در موثر جزء i در مخلوط گاز می باشد. ضریب پخش موثر در لایههای پخش گاز و کانالها از رابطه (۵) به دست می آید [۲۳]. طبیعی است که در کانالها ضریب تخلخل ۱ می باشد.

$$D^{i,eff} = \varepsilon^{1.5} D_0 (\frac{T}{T_0})^{1.5} (\frac{P_0}{P})$$
 (Δ)

در معادله بالا، $D_{_0}$ ضریب پخش در دمای $T_{_0}$ و $P_{_0}$ است. دبی آب عبوری از غشا از رابطه زیر به دست میآید.

$$\dot{m}_{m} = \frac{\rho_{m,dry}}{W_{m,dry}} A_{m} M_{H_{2}O} D_{m}^{H_{2}O} \nabla \lambda \tag{8}$$

 $W_{m,dry}$ دانسیته خشک غشا، $\rho_{m,dry}$ دانسیته خشک غشا، m_m که در آن m_m دبی آب عبوری از غشا، $\rho_{m,dry}$ مساحت غشاو M_{H_2O} جرم مولی آب می باشد. وزن معادل خشک غشا، A_m مساحت غشاو M_{H_2O} جرم مولی آب می باشد. ضریب پخش آب در غشا توسط رابطه زیر بیان می شود [۲۴].

$$D_m^{H_2O} = \begin{cases} 3.1 \times 10^{-7} \,\lambda(e^{0.28\lambda} - 1) \, e^{(-2346/T)} & \text{for } 0 < \lambda \le 3 \\ 4.17 \times 10^{-8} \,\lambda(1 + 161e^{-\lambda}) \, e^{(-2346/T)} & \text{for } \lambda > 3 \end{cases}$$
(Y)

که در آن
$$\lambda$$
 ظرفیت آب غشا میباشد [۲۵].

$$\lambda = \begin{cases} 0.043 + 17.81a - 39.85a^2 + 36.0a^3 & \text{for } 0 < a \le 1 \\ 14 + 1.4(a - 1) & \text{for } 1 < a \le 3 \end{cases}$$
(A)

در رابطه بالا، a فعالیت بخار آب است.

معادله انرژی

$$\nabla .(\rho c_n \vec{u} T) = \nabla .(k^{eff} \nabla T) \tag{9}$$

در معادله بالا، cp ظرفیت گرمایی ویژه و $k^{e\!\!f}$ ضریب هدایت حرارتی مؤثر است که در کانالها همان مقدار ضریب هدایت حرارتی هوا است و در لایههای متخلخل و غشا از رابطه زیر به دست میآید [۲۶ و ۲۷].

$$k^{eff} = \frac{1}{\frac{1-\varepsilon}{3k_s} + \frac{\varepsilon}{2k_s} + k_w} - 2k_s \tag{(1.1)}$$

که در آن k_s و k_w به ترتیب ضریب هدایت حرارتی پخش جامد (لایههای پخشگاز یا غشا) و ضریب هدایت حرارتی بخار آب هستند.

۴- روش حل عددی

معادلات حاکم بر مرطوب ساز همراه با شرایط مرزی مشخص شده با روش حجم محدود گسسته شده و با استفاده از نرم افزار فلوئنت، حل شدهاند. در این مدل، میدانهای سرعت و فشار با استفاده از آلگوریتم سیمپل به دست آمدهاند. برای حل مجموعه معادلات از یک روند تکراری استفاده شده و حل معادله پیوستگی و انرژی به ترتیب تا علت انتخاب روند تکرار برای حل معادلات، کوپل بودن آنها می باشد. معادلات بقا در مرطوب ساز به شدت با یکدیگر کوپل می باشند. علت این امر وابسته بودن خواص فیزیکی و شیمیایی به پارامترهای انتقال (مانند دما و غلظت) می باشد. به عنوان مثال ضریب نفوذ تابع دما و فشار، ظرفیت آب غشا تابع غلظت و ویسکوزیته تابع دما می باشد. برای حل معادلات حاکم بر غشا (رابطه (۶) و خواص غشا شامل رابطههای (۷) و (۸)) و تعیین مقدار آب انتقالی از طریق غشا از یک به منظور شبکهبندی مدل، از یک شبکه مستطیلی با تعداد ۳۰

گره در راستای Z، تعداد ۳۵ گره در راستای X و ۷ گره در هر کدام از نواحی کانال و لایه غشا در راستای Y استفاده شده است. تعداد گرهها طوری تنظیم شده که نتایج مدل عددی مستقل از تعداد شبکه شود. عدم وابستگی به مش در هر سه راستا به طور جداگانه بررسی شده است. در راستاهای X و Z حداقل تعداد شبکه که جواب مسئله شده است. در راستاهای X و z حداقل تعداد شبکه که جواب مسئله را مستقل از تعداد شبکه میسازند، انتخاب شدند. به دلیل حساسیت بیشتر مسئله در راستای عرضی غشا، با تغییر تعداد شبکه عرض غشا (راستای Y) جوابها بررسی شدند. مدل کلی استفاده شده دارای (راستای ۲) جوابها بررسی شدند. مدل کلی استفاده شده است.

۵- صحه گذاری نتایج

به منظور اطمینان از صحت مدلسازی عددی، منحنی تغییرات رطوبت نسبی خروجی سمت خشک بر حسب نرخ جریان جرمی بودن مدل عددی است. باید توجه داشت که هر چند میزان آب مایع با توجه به شرایط مرطوبساز اندک است، اما این آب مایع اندک بر عملکرد مرطوبساز تأثیر گذاشته و باعث اختلاف نتایج حاصل از شبیه سازی عددی با دادههای آزمایشگاهی گردیده است. در کار آزمایشگاهی انجام شده یک مرطوبساز با کانالهای موازی با دو توده (استک) ساخته شده است. در هر توده ۲۴ عدد ورودی در حالتی که مرطوبساز لایه پخش گاز ندارد، با نتایج آزمایشگاهی یک مرطوبساز مشابه مقایسه شده است. بدین منظور از شرایط یکسان ورودی و عملکردی استفاده شده است. همان طور که در شکل ۴ مشاهده میشود توافق خوبی بین نتایج حاضر و نتایج آزمایشگاهی وجود دارد. حداکثر خطا برابر۶ درصد میباشد. عمده ترین دلیل اختلاف نتایج با دادههای آزمایشگاهی فرض تک فاز



شکل ۳: فلوچارت حل عددی



Fig. 5. Experimental humidifier manufactured and tested شکل۵: مرطوبساز آزمایشگاهی ساخته و تست شده

دیگر جهت پیش گرمایش وارد هیتر الکتریکی می شود که این بخش نیز همانند سمت خشک دارای یک مدار فرعی جهت تنظیم دما است. هوای مرطوب ورودی به مرطوب ساز غشایی وارد کانالهای سمت مرطوب شده و رطوبت از طریق غشای نافیون وارد هوای خشک ورودی به کانالهای سمت خشک شده و باعث افزایش رطوبت آن می گردد. این تجهیزات قابلیت ایجاد هوا با هر درجه حرارت و میزان رطوبت درخواستی جهت ورود به پیل سوختی را دارا می باشند.

۶- نتایج و بحث

برای محافظت بهتر از غشا، توزیع بهتر گازهای خشک و مرطوب در دو سمت غشا و همچنین عملکرد بهتر مرطوبساز از یک لایه پخش گاز در سمت خشک و از یک لایه پخش گاز در سمت مرطوب استفاده شده است. بررسی انجام شده به این صورت میباشد که در یک حالت فقط لایه متخلخل در سمت کانال خشک قرار داده شده است. در مورد بعدی لایه پخش گاز تنها در سمت مرطوب قرار داده شده است. مورد سوم به این صورت میباشد که لایه پخش گاز در هر دو سمت خشک و مرطوب قرار گرفته است. این سه مورد با حالتی که اصلاً لایه پخش گاز به کار برده نشده است مقایسه شده است.

نقطه شبنم به دمایی گفته می شود که در آن دما، هوا با استفاده از بخار آب اشباع می شود. در واقع با سرد کردن هوا در فشار ثابت، به دمایی می رسیم که در آن، هوا توسط بخار آب اشباع می شود. این دما، دمای نقطه شبنم نامیده می شود. مرطوب ساز باید از انتقال گرما و انتقال آب بالایی بر خوردار باشد. نقطه شبنم یک



Fig. 4. Comparison of the relative humidity curve of dry side outlet in terms of inlet mass flow rate with experimental work

شکل۴: مقایسه منحنی تغییرات رطوبت نسبی خروجی سمت خشک بر حسب نرخ جریان جرمی ورودی با کار آزمایشگاهی

کانال قرار دارد. شکل ۵ نمای کلی از این مرطوبساز را نشان میدهد. در کار آزمایشگاهی، هوای خروجی از یک کمپرسور به وسیله یک تله آبگیر رطوبتزدایی شده و به دلیل وجود قطرات روغن در هوای خروجی از کمپرسور از دو میکرو فیلترکربن اکتیو استفاده شده است که در خروجی کمپرسور نصب گردیدهاند. فشار کاری سیستم، فشار اتمسفر است؛ به همین دلیل از یک شیر تنظیم فشارجهت کاهش فشار ۸ بار هوای خروجی از کمپرسور به فشار ۱ بار استفاده گردیده است. هوای خروجی از شیر تنظیم فشار به دو بخش تقسیم شده و وارد دو خط خشک و مرطوب میشوند. ابتدای هر دو خط یک روتامتر جهت اندازهگیری میزان دبی هوای ورودی استفاده شده است. در سمت خشک پس از فشار سنج، یک هیتر الكتريكي جهت پيش گرم كردن هواي ورودي به مرطوبساز غشايي استفاده شده و یک خط فرعی نیز در زیر هیتر جهت تنظیم میزان دمای هوای ورودی تعبیه شده است. هوای گرم شده وارد سنسور دما- رطوبت شده که میزان دما و رطوبت ورودی به مرطوبساز غشایی اندازهگیری می شود. در ادامه هوای خشک وارد مرطوب ساز غشایی شده و هوای خروجی از مرطوبساز غشایی وارد یک سنسور دما رطوبت میشود تا دما و رطوبت آن اندازهگیری شود. در سمت مرطوب، هوای خروجی از فشار سنج به دو بخش تقسیم می شود که یک بخش جهت رطوبت زنی، وارد مرطوبساز حبابی شده و بخش

معیار مناسب برای ارزیابی عملکرد مرطوب ساز است که تأثیرات انتقال حرارت و انتقال جرم را نیز شامل می شود. هرچه نقطه شبنم خروجی سمت خشک به ورودی سمت مرطوب نزدیک تر باشد، عملکرد مرطوب ساز بهتر است. پس هرچه نقطه شبنم خروجی سمت خشک افزایش پیدا کند عملکرد مرطوب ساز بهبود پیدا می کند. نقطه شبنم مطابق رابطه زیر به دست می آید [۲۸].

$$T_{dp} = \frac{238.3 \times \ln(\frac{p_{\nu}}{0.61078})}{17.2694 - \ln(\frac{p_{\nu}}{0.61078})}$$
(11)

که در این رابطه \mathbf{p}_{v} دمای نقطه شبنم و \mathbf{p}_{v} فشار بخار میباشد. فشار بخار از رابطه زیر به دست میآید. $P_{v}=P_{sat} \varphi$ (۱۲)

در این رابطه
$$\varphi$$
 رطوبت نسبی و P_{sat} فشار اشباع در دمای
اشباع میباشد. فشار اشباع از رابطه زیر به دست میآید [۲۹].
 $p_{sat} = 0.61078 \exp \left(\frac{17.27T}{T+237.3} \right)$

که T دما برحسب درجه سلسیوس میباشد

همان طور که در شکلهای ۶ تا ۹ مشخص است؛ نقطه شبنم و دبی آب موجود در خروجی سمت خشک با گذاشتن لایه پخش گاز افزایش مییابد. گذاشتن دو لایه پخش گاز، در هر دو سمت خشک و مرطوب بیشترین اثر مثبت را دارد. دلیل این امر این است که رطوبت کانال مرطوب در لایه پخش گاز زمان ماند طولانی تری در غشا دارد و به مرور زمان این رطوبت را به غشا منتقل می کند. این رطوبت پس از عبور از غشا وارد لایه پخش گاز می شود و با ذخیره این رطوبت در محیط متخلخل باعث ماند رطوبت در خود می شود و به مرور زمان این رطوبت را به کانال خشک منتقل می کند. در محموع باعث افزایش نقطه شبنم و میزان دبی آب موجود در خروجی سمت خشک می شود. در واقع افزایش ضریب تخلخل لایه پخش گاز دو تأثیر متضاد بر نقطه شبنم سمت خشک دارد. تأثیر اول آن این است که با افزایش ضریب تخلخل، به دلیل این که حجم فضای خالی این محیط زیاد می شود؛ انتقال حرارت ناشی از هدایت حرارتی کم

شده و گرمای کمتری از سمت مرطوب به سمت خشک مرطوبساز منتقل می شود. این امر سبب می شود که دمای پایین تر سمت خشک با ضریب تخلخلهای بالا حاصل شود. اما با افزایش ضریب تخلخل لايه پخش گاز، مطابق رابطه (۵) ضريب پخش گاز (هوا و بخار آب) داخل این لایه به شدت افزایش می یابد. این امر باعث می شود که با افزایش ضریب تخلخل لایه پخش گاز، بخار آب بیشتری از طریق این لایه (ها) به سمت غشا منتقل شده و روی سطح غشا پخش گردد. نتیجه این امر پخش بیشتر بخار آب روی غشا و در نتیجه انتقال بیشتر آب از سمت مرطوب غشا به سمت خشک آن است. اثر افزایش انتقال رطوبت از سمت مرطوب به سمت خشک نسبت به کاهش دمای سمت خشک بیشتر بوده و نتیجه این امر افزایش نقطه شبنم در سمت خشک میباشد. در هنگام استفاده از یک لایه پخش گاز چه در سمت مرطوب و چه در سمت خشک نسبت به حالتی که در هر دو سمت لایه پخش گاز باشد عملکرد کاهش مییابد. دلیل آن ذخیره شدن کمتر رطوبت در یک لایه پخش گاز میباشد. در مورد مقایسه قرار دادن لایه پخش گاز در سمت مرطوب و در سمت خشک، عملکرد در حالتی که لایه پخش گاز در سمت خشک قرار داشته باشد، بالاتر مىباشد. دليل آن ارتباط مستقيم لايه پخش گاز موجود در سمت خشک با کانال سمت خشک میباشد که با ذخیره رطوبت در خود، این رطوبت را مستقیم و بدون واسطه به کانال خشک میدهد؛ در حالی که وقتی لایه پخش گاز در سمت مرطوب باشد به دلیل فاصلهی بیشتری که نسبت به لایه پخش گاز در سمت خشک با کانال خشک دارد، عملکرد پایینتری را از خود نشان میدهد. در مجموع قرار دادن لایه متخلخل نسبت به حالتی که لایه پخش گازی وجود نداشته باشد، عملکرد را بهبود می بخشد. این روند در تمام ضرایب تخلخل و نفوذپذیری لایه متخلخل به همین گونه میباشد.

در همهی حالتهای گذاشتن لایه پخش گاز، با افزایش ضریب تخلخل لایه پخش گاز، نقطه شبنم خروجی سمت خشک و میزان دبی آب موجود در خروجی سمت خشک افزایش پیدا می کند. در واقع با افزایش تخلخل لایه پخش گاز، حجم فضای ذخیره آب بیشتر شده و به مرور زمان رطوبت بیشتری را منتقل می کند، که این امر باعث افزایش دبی آب موجود در خروجی سمت خشک و نقطه شبنم خروجی سمت خشک می شود. مطابق شکل ۶ با افزایش ضریب تخلخل لایه پخش گاز، افزایش شیب نمودار نقطه شبنم به ترتیب مربوط به حالت را برای دبی آب خروجی سمت خشک هم داریم. یعنی مطابق شکل ۷ با افزایش ضریب تخلخل لایه پخش گاز، افزایش شیب نمودار دبی آب خروجی سمت خشک به ترتیب مربوط به حالت استفاده از دو لایه پخش گاز، استفاده از لایه پخش گاز در سمت خشک و در سمت مرطوب میباشد. مطابق شکل ۷ در حالتی که از لایه پخش گاز در سمت مرطوب استفاده کنیم، با افزایش ضریب تخلخل لایه پخش گاز، دبی آب موجود در خروجی سمت خشک تقریباً ثابت میماند.

مطابق شکل ۶، با افزایش ضریب تخلخل، در حالت قرار دادن لایه پخش گاز در دو سمت مرطوب و خشک، نقطه شبنم خروجی سمت خشک بین ۲/۲تا ۲/۹ کلوین افزایش پیدا می کند. با افزایش ضریب تخلخل، در حالت قرار دادن لایه پخش گاز در سمت خشک، نقطه شبنم خروجی سمت خشک بین ۱/۹تا ۲/۵ کلوین افزایش پیدا می کند. همچنین با افزایش ضریب تخلخل، در حالت قرار دادن لایه پخش گاز در سمت مرطوب، نقطه شبنم خروجی سمت خشک بین ۲/۰تا ۴/۰ کلوین افزایش پیدا می کند. در همهی حالتهای گذاشتن لایه پخش گاز، با افزایش میزان

نفوذپذیری لایه پخش گاز، نقطه شبنم خروجی سمت خشک و میزان دبی آب موجود در خروجی سمت خشک افزایش پیدا میکند. در واقع با افزایش نفوذپذیری لایه پخش گاز، میزان آب بیشتری از لایه پخش گاز منتقل میشود که این امر باعث افزایش دبی آب موجود در خروجی سمت خشک و نقطه شبنم خروجی سمت خشک میشود.

مطابق شکل ۸ با افزایش میزان نفوذ پذیری لایه پخش گاز در حالتی که از لایه پخش گاز در سمت خشک استفاده کنیم، افزایش شیب نمودار نقطه شبنم کم میباشد. در واقع در حالتی که از لایه پخش گاز در سمت خشک استفاده کنیم، با افزایش نفوذپذیری لایه پخش گاز، نقطه شبنم خروجی سمت خشک تقریباً ثابت میماند. مطابق شکل ۹ با افزایش میزان نفوذپذیری لایه پخش گاز از ^{۱۰}-۱۰×۲۰۰ مترمربع به بعد، در حالتی که از لایه پخش گاز در سمت مرطوب استفاده کنیم، افزایش شیب نمودار دبی آب خروجی سمت خشک کم است. در واقع در حالتی که از لایه پخش گاز در سمت مرطوب استفاده کنیم، با افزایش نفوذپذیری لایه پخش گاز، دبی آب خروجی سمت خشک تقریباً ثابت میماند. لایه پخش گاز، دبی آب خروجی سمت خشک تقریباً ثابت میماند.



Fig. 6. Influence of porosity coefficient of porous layer on dew point at dry side outlet

شکل ۶: تأثیر ضریب تخلخل لایه متخلخل بر نقطه شبنم در خروجی سمت خشک

استفاده از دو لایه پخش گاز، استفاده از لایه پخش گاز در سمت خشک و در سمت مرطوب می باشد. مطابق شکل ۶ در حالتی که از لایه پخش گاز در سمت مرطوب استفاده کنیم، افزایش شیب نمودار نقطه شبنم کم می باشد. در واقع در حالتی که از لایه پخش گاز در سمت مرطوب استفاده کنیم، با افزایش ضریب تخلخل لایه پخش گاز، نقطه شبنم خروجی سمت خشک تقریباً ثابت می ماند. همین روال



Fig. 7. Influence of porosity coefficient of porous layer on water mass flow rate at dry side outlet شکل ۷: تأثیر ضریب تخلخل لایه متخلخل بر دبی جرمی آب در خروجی سمت خشک

مطابق شکل ۱۰ تغییرات چگالی مخلوط گازها در سمت مرطوب در راستای طول کانال و همچنین با اضافه شدن لایههای پخش گاز به مرطوب ساز تغییر چندانی نداشته است (از ۲۰/۸۲۵ تا ۲۰/۸۴۵ کیلوگرم بر مترمکعب) اما در سمت خشک تغییرات چگالی مخلوط گاز هم در راستای طول کانال و هم با اضافه شدن لایه پخش گاز به مرطوب ساز، تغییر بیشتری مییابد. دلیل این موضوع این است که چگالی مخلوط قبل از ورود بخار آب برابر با چگالی هوای خشک است. با اضافه شدن بخار آب به سمت خشک، چون چگالی بخار آب کمتر از چگالی هوا است (۱/۱۶ کیلوگرم بر مترمکعب برای هوا در مقایسه با ۶/۰ کیلوگرم بر مترمکعب برای بخار آب)، چگالی مخلوط کاهش مییابد. ندکر این نکته نیز لازم است که در طول کانال خشک در راستای کالول کانال، دمای مخلوط گاز افزایش مییابد. این امر نیز عاملی برای کاهش چگالی در سمت خشک است. در سمت مرطوب، دما در طول کانال مرطوب کاهش مییابد و این امر باعث افزایش چگالی میشود.

۶ تا ۹ بهبود پیدا میکند بدین معنی که آب بیشتری از طریق غشا به سمت کانال خشک انتقال مییابد. این بدین معنی است که در مرطوب ساز با لایه پخش گاز، دبی سمت مرطوب در طول کانال کاهش بیشتری نسبت به مرطوب ساز ساده مییابد. دبی کمتر باعث کاهش افت فشار می گردد. باید توجه داشت که اضافه کردن لایه پخش گاز به



شکل ۱۰: نحوه تغییرات چگالی در طول کانال مرطوب مرطوبساز





شکل ۸: تأثیر نفوذپذیری لایه متخلخل بر نقطه شبنم در خروجی سمت خشک

خروجی سمت خشک بین ۲/۳تا ۲/۹ کلوین افزایش پیدا می کند. با افزایش میزان نفوذپذیری، در حالت قرار دادن لایه پخش گاز در سمت خشک، نقطه شبنم خروجی سمت خشک بین ۲/۳تا ۲/۵ کلوین افزایش پیدا می کند. همچنین با افزایش نفوذپذیری، در حالت قرار دادن لایه پخش گاز در سمت مرطوب، نقطه شبنم خروجی سمت خشک تا ۲/۴ کلوین افزایش پیدا می کند.



Fig. 9. Influence of porous layer permeability on water mass flow rate at dry side outlet



۷- نتیجهگیری

در این مطالعه پیشنهاد شده به منظور افزایش زمان ماند گازها در دو طرف غشای مرطوبسازغشایی، لایههای پخش گاز قرار داده شده و با مدلسازی سه بعدی و عددی یک مرطوبساز به بررسی اثر قرار دادن لایههای متخلخل پرداخته شده است. بدین منظور، ابتدا یک مرطوبساز غشایی بدون هیچ لایه متخلخل مدلسازی شده و سپس یک بار لایه متخلخل در سمت کانالهای مرطوب، بار دیگر سپس یک بار لایه متخلخل در سمت کانالهای مرطوب، بار دیگر متخلخل در دو سمت غشا، قرار گرفته است و در نهایت هم لایههای متخلخل در دو سمت غشا، قرار گرفته اند وعملکرد این مدلها با یکدیگر مقایسه شده است. نتایج حاصل بدین شرح میباشند.

 در همه حالتهای گذاشتن لایه پخش گاز، با افزایش ضریب تخلخل لایه پخش گاز، نقطه شبنم خروجی سمت خشک و میزان دبی آب موجود در خروجی سمت خشک افزایش پیدا می کند.

۲) در همه حالتهای گذاشتن لایه پخش گاز، با افزایش میزان نفوذ پذیری لایه پخش گاز، نقطه شبنم خروجی سمت خشک و میزان دبی آب موجود در خروجی سمت خشک افزایش پیدا می کند.
 ۳) در حالتی که از لایه پخش گاز فقط در سمت مرطوب استفاده شود؛ با افزایش ضریب تخلخل لایه پخش

گاز، نقطه شبنم خروجی سمت خشک تقریبا ثابت میماند. ۴) با افزایش ضریب تخلخل لایه پخش گاز، افزایش شیب نمودار دبی آب خروجی سمت خشک به ترتیب مربوط به حالت استفاده از دو لایه پخش گاز، استفاده از لایه پخش گاز در سمت خشک و در سمت مرطوب میباشد. ۵) با افزایش ضریب تخلخل، در حالت قرار دادن لایه پخش گاز در دو سمت مرطوب و خشک، نقطه شبنم خروجی سمت خشک بین ۲/۲تا ۲/۹ کلوین افزایش پیدا میکند. ۶) از میزان نفوذپذیری^{۱۰}-۱۰×۱۰۰ مترمربع به بعد در حالتی که از لایه یخش گاز در سمت خشک استفاده کنیم، با افزایش نفوذیذیری لايه يخش گاز، نقطه شبنم خروجی سمت خشک تقريبا ثابت می ماند. ۷) از میزان نفوذپذیری ^{۱۰-}۱۰×۲۰۰ متر مربع به بعد در حالتی که از لایه پخش گاز در سمت مرطوب استفاده کنیم، با افزایش نفوذپذیری لايه پخش گاز، دبی آب خروجی سمت خشک تقريبا ثابت میماند. ۸) ترتیب اثر گذاری مطلوب بر عملکرد مرطوبساز مربوط به قرار دادن دولایه پخش گاز در دو سمت خشک و مرطوب، قرار دادن لایه پخش سمت مرطوب هرچند که خود باعث افت فشار می گردد ولی کم شدن دبی در مرطوبساز با لایه پخش گاز بر این افت فشار غلبه کرده و افت فشار نهایی مرطوبساز با لایه متخلخل کمتر از مرطوبساز ساده است (۴۶/۲ پاسکال در مقایسه با ۵۲ پاسکال). باید توجه داشت که مطابق شکل ۱۰، چگالی مخلوط گاز در سمت مرطوب در طول کانال تغییرات بسیار کمی دارد و با اضافه کردن لایه یخش گاز به مرطوبساز نیز تغییر نمی کند. در سمت خشک نیز مرطوبساز با لایه پخش گاز افت فشار کمتری دارد. دلیل این موضوع این است که سه عامل مختلف بر افت فشار سمت خشک موثر است. عامل اول اضافه کردن لایه پخش گاز به مرطوبساز است که افت فشار را زیاد می کند. عامل دوم دبی سمت خشک است که با اضافه کردن لایه پخش گاز دبی این سمت نیز نسبت به مرطوبساز ساده افزایش یافته و باعث افت فشار بیشتر می شود اما عامل سومی که افت فشار را کم می کند چگالی مخلوط است که مطابق شکل ۱۱، با اضافه کردن لایه پخش گاز به مرطوبساز و همچنین در راستای طول کانال چگالی کاهش داشته است که این عامل بر دو عامل اول غلبه کرده و باعث کاهش افت فشار می شود. ذکر این نکته نیز لازم است که افت فشارها در مرطوب ساز با لایه پخش گاز و بدون لایه پخش گاز، در هر دو سمت خشک و مرطوب تفاوت چشمگیری ندارند و این تفاوت معنی دار نیست.



Fig. 11. Density variation along the humidifier length at dry side channel شکل ۱۱: نحوه تغییرات چگالی در طول کانال خشک مرطوبساز

منابع

- [1] Y. Wang, K.S. Chen, J. Mishler, S.C. Cho, X.C. Adroher, A review of polymer electrolyte membrane fuel cells: Technology, applications, and needs on fundamental research, Applied energy, 88(4) (2011) 981-1007.
- [2] T. Wilberforce, A. Alaswad, A. Palumbo, M. Dassisti, A.-G. Olabi, Advances in stationary and portable fuel cell applications, International journal of hydrogen energy, 41(37) (2016) 16509-16522.
- [3] R. Huizing, Design and Membrane Selection for Gas to Gas Humidifiers for Fuel Cell Applications, University of Waterloo, 2007.
- [4] M.V. Williams, H.R. Kunz, J.M. Fenton, Operation of Nafion®-based PEM fuel cells with no external humidification: influence of operating conditions and gas diffusion layers, Journal of Power Sources, 135(1-2) (2004) 122-134.
- [5] R. Glises, D. Hissel, F. Harel, M.-C. Pera, New design of a PEM fuel cell air automatic climate control unit, Journal of Power Sources, 150 (2005) 78-85.
- [6] D. Alan, Dynamic Modeling of Two-Phase Heat and Vapor Transfer Characteristics in a Gas-to-Gas Membrane Humidifier for Use in Automotive PEM Fuel Cells, 2009.
- [7] S.-K. Park, S.-Y. Choe, S.-h. Choi, Dynamic modeling and analysis of a shell-and-tube type gas-to-gas membrane humidifier for PEM fuel cell applications, International Journal of Hydrogen Energy, 33(9) (2008) 2273-2282.
- [8] S. Yun, D. Cha, K.S. Song, S.H. Hong, S.H. Lee, W. Yang, Y. Kim, Numerical analysis on the dynamic response of a plate-and-frame membrane humidifier for PEMFC vehicles under various operating conditions, Open Physics, 16(1) (2018) 641-650.
- [9] A.H. Ahmaditaba, E. Afshari, S. Asghari, An experimental study on the bubble humidification

گاز در سمت خشک و قرار دادن لایه پخش گاز در سمت مرطوب است. ۹) افت فشار در هر دو سمت خشک و مرطوب، با اضافه كردن لايه پخش گاز تغيير محسوسي ندارد.

فهرست علائم

علائم انگلیسی

A_m	مساحت غشا،m ²
а	فعاليت بخار آب
С	غلظت، kmol/m ³
c_p	ظرفیت گرمایی ویژه، J/kg.K
D	ضریب پخش، m²/s
e	تابع نمایی
Κ	نفوذپذیری محیط متخلخل، n ²
k	ضریب هدایت حرارتی، V/m.K
M_{H_2O}	جرم مولی آب، g/mol
\dot{m}_m	دبی آب عبوری از غشا، kg/s
Р	فشار، Pa
S	ترم چشمه
Т	دما، K
и	سرعت، m/s
$W_{m,dry}$	وزن معادل خشک غشا

علائم يوناني

چگالی، kg/m ³	ρ
ضريب تخلخل	Е
ضریب لزجت دینامیکی، Pa.s	μ
ضريب آب غشا	λ
تنش برشی، Pa	τ
دانسیته خشک غشا، kg/m ³	$ ho_{ m m,dry}$
رطوبت نسبى	φ
عملگر	∇

زيرنويس

قانون دارسي	Dar
نقطه شبنم	dp
موثر	eff
جامد	S
اشباع	sat
بخار	v
بخار آب	w

بالانويس

هدهدار مكاتبات	فرد ع	*
	آب	H_2O
	جزء	i

- [17] R. Pandey, A. Lele, Modelling of water-to-gas hollow fiber membrane humidifier, Chemical Engineering Science, 192 (2018) 955-971.
- [18] C.-Y. Chen, W.-M. Yan, C.-N. Lai, J.-H. Su, Heat and mass transfer of a planar membrane humidifier for proton exchange membrane fuel cell, International Journal of Heat and Mass Transfer, 109 (2017) 601-608.
- [19] W.-M. Yan, C.-Y. Chen, Y.-k. Jhang, Y.-H. Chang, P. Amani, M. Amani, Performance evaluation of a multi-stage plate-type membrane humidifier for proton exchange membrane fuel cell, Energy conversion and management, 176 (2018) 123-130.
- [20] H. Sun, H. Liu, L.-j. Guo, PEM fuel cell performance and its two-phase mass transport, Journal of Power Sources, 143(1-2) (2005) 125-135.
- [21] S.A. Atyabi, E. Afshari, Three-dimensional multiphase model of proton exchange membrane fuel cell with honeycomb flow field at the cathode side, Journal of cleaner production, 214 (2019) 738-748.
- [22] N.B. Houreh, E. Afshari, Three-dimensional CFD modeling of a planar membrane humidifier for PEM fuel cell systems, International Journal of Hydrogen Energy, 39(27) (2014) 14969-14979.
- [23] Y. Wang, C.-Y. Wang, Simulation of flow and transport phenomena in a polymer electrolyte fuel cell under low-humidity operation, Journal of Power Sources, 147(1-2) (2005) 148-161.
- [24] H. Meng, C.-Y. Wang, Electron transport in PEFCs, Journal of the Electrochemical Society, 151(3) (2004) A358-A367.
- [25] H. Meng, C.-Y. Wang, Model of two-phase flow and flooding dynamics in polymer electrolyte fuel cells, Journal of the Electrochemical Society, 152(9) (2005) A1733-A1741.
- [26] V. Gurau, H. Liu, S. Kakac, Two-dimensional model for proton exchange membrane fuel

method of polymer electrolyte membrane fuel cells, Energy Sources, Part A: Recovery, Utilization, and Environmental Effects, 40(12) (2018) 1508-1519.

- [10] D. Chen, H. Peng, A thermodynamic model of membrane humidifiers for PEM fuel cell humidification control, Journal of dynamic systems, measurement, and control, 127(3) (2005) 424-432.
- [11] S. Yu, S. Im, S. Kim, J. Hwang, Y. Lee, S. Kang, K. Ahn, A parametric study of the performance of a planar membrane humidifier with a heat and mass exchanger model for design optimization, International Journal of Heat and Mass Transfer, 54(7-8) (2011) 1344-1351.
- [12] E. Afshari, N.B. Houreh, Performance analysis of a membrane humidifier containing porous metal foam as flow distributor in a PEM fuel cell system, Energy conversion and management, 88 (2014) 612-621.
- [13] S. Park, I.-H. Oh, An analytical model of Nafion[™] membrane humidifier for proton exchange membrane fuel cells, Journal of Power Sources, 188(2) (2009) 498-501.
- [14] S. Kang, K. Min, S. Yu, Two dimensional dynamic modeling of a shell-and-tube water-togas membrane humidifier for proton exchange membrane fuel cell, international journal of hydrogen energy, 35(4) (2010) 1727-1741.
- [15] T. Cahalan, S. Rehfeldt, M. Bauer, M. Becker, H. Klein, Experimental set-up for analysis of membranes used in external membrane humidification of PEM fuel cells, International Journal of Hydrogen Energy, 41(31) (2016) 13666-13677.
- [16] G.-P. Li, R.-h. Qi, L.-Z. Zhang, Performance study of a solar-assisted hollow-fibermembrane-based air humidificationdehumidification desalination system: Effects of membrane properties, Chemical Engineering Science, 206 (2019) 164-179.

membrane humidifier for a proton exchange membrane fuel cell stack, Journal of Power Sources, 215 (2012) 69-76.

[29] J. Monteith, M. Unsworth, Principles of environmental physics: plants, animals, and the atmosphere, Academic Press, 2013

DOI: 10.22060/mej.2019.16907.6465

cells, AIChE Journal, 44(11) (1998) 2410-2422.

- [27] H. Ju, H. Meng, C.-Y. Wang, A single-phase, non-isothermal model for PEM fuel cells, International Journal of Heat and Mass Transfer, 48(7) (2005) 1303-1315.
- [28] J.J. Hwang, W.R. Chang, J.K. Kao, W. Wu, Experimental study on performance of a planar

براى ارجاع به اين مقاله از عبارت زير استفاده كنيد: M. Ghaedamini, E. Afshari, Investigation of the Humidifier Performance of Adding Gas Diffusion Layers Around Membrane for Fuel Cell Application, Amirkabir J. Mech Eng., 53(3) (2021) 1653-1666.

