مطالعه تجربی و آزمایشگاهی خواص ترموفیزیکی و بررسی ضریب انتقال حرارت جابجایی نانوسیال آب- هیدروکسید منیزیم تحت جریان مغشوش

کوروش حسن زاده^{1*}، مصطفی سفیدگر²

دانشجوی کارشناسی ارشد، گروه مهندسی مکانیک، دانشگاه آزاد اسلامی واحد پردیس، شهر جدید پردیس، ایران
 استادیار، گروه مهندسی مکانیک، دانشگاه آزاد اسلامی واحد پردیس، شهر جدید پردیس، ایران

* شهر، صندوق پستي، پست الكترونيكي نويسنده عهده دار مكاتبات

چکیدہ

در این پژوهش نتایج تجربی و آزمایشگاهی هدایت حرارتی، ویسکوزیته دینامیکی و رفتار انتقال حرارتی نانوسیال آب- هیدروکسید منیزیم درون یک لولهی دایروی تحت رژیم جریان مغشوش و در کسرهای حجمی زیر 1 درصد ارائه شده است. نانوسیال با کسرهای حجمی 1%، %0/، %2/0، %2/10 و %2060/0 به عنوان سیال عامل در سیکل استفاده شده است. آزمایشات تحت جریان مغشوش توسعه یافته انجام شده است. نتایج نشان می دهد که اضافه کردن مقدار کمی از نانوذرات به سیال پایه باعث افزایش قابل توجه انتقال حرارت می گردد. همچنین اندازه گیریها نشان می دهد که افت فشار کمی بیشتر از سیال پایه می باشد و با افزایش کسر حجمی نانوذرات افت فشار افزایش نمییابد. در این مقاله، نتایج تجربی ضریب انتقال حرارت جابجایی تحت جریان آشفته با مدل های ارائه شده ی پیشین مقایسه گردیده است. همچنین نتایج بیانگر این موضوع هستند که با افزایش دما ضزیب هدایت حرارتی در تمامی کسرهای حجمی افزایش مییابد.

كليدواژگان

هدايت حرارتي، انتقال حرارت جابجايي، نانوسيال هيدروكسيدمنيزيم-آب، ويسكوزيته ديناميكي، افت فشار

Experimental investigation on thermophysical properties and convective heat transfer of Mg(OH)2-water under turbulent flow

Kourosh Hasanzade1*, Mostafa Sefidgar2

Master student, Department of mechanical engineering, Islamic Azad University, Pardis branch, Pardis, Iran
 Associate professor, Department of mechanical engineering, Islamic Azad University, Pardis branch, Pardis, iran
 *Tehran, P.O.B 94418-45978; <u>kourosh hasanzadeh68@yahoo.com</u>

Abstract:

The aim of the present study is to investigate the thermal conductivity, dynamic viscosity, and convective heat transfer of Mg(OH)2-water nanofluid inside a circular tube under turbulent flow. The experiments have been carried in solid volume fractions of 0.0625, 0.125, 0.25, 0.5, and 1%. The results indicated that adding nanoparticles to the base fluid result in noticeable increase in heat transfer rate. Moreover, the results showed that the thermal conductivity is increased while the temperature and solid volume fraction increased. **Keywords:**

Thermal conductivity, Convective heat transfer, Mg(OH)2-water nanofluid, Dynamic viscosity, Pressure drop

1- مقدمه

سیالاتی مانند آب و اتیلن گلیگول نقش مهمی را در انتقال حرارت جابجایی بیشتر سیستم های صنعتی از خود ایفا می کنند. فرآیند گرمایش و سرمایش در شار های حرارتی بالا در سیستم هایی از قبیل راکتورهای هسته-ای ریزتراشههای الکترونیکی مشکل بزرگی می باشد. راههای مختلفی برای رفع این مشکل توسط محققین ارائه شده است. یکی از این روشها پخش کردن ذراتی با ابعاد نانومتر در سیالات می باشد. این نوع از سیالات نانوسیال نام دارد و اولین بار بوسیله چوی [1] پیشنهاد گردیده است. از مدتها پیش محققین بسیاری بر روی خواص مختلف نانوسیال مطالعه کردهاند. در این میان مطالعات متعددی در مورد ضریب انتقال حرارت جابجایی نانوسیال در تجهیزات گوناگونی صورت گرفته است.

پاک و چو [2] به مطالعه ضریب اصطکاک و ضریب انتقال حرارت جابجایی جریان مغشوش نانوسیال تحت شارحرارتی ثابت درون یک لوله

فولادی با قطر داخلی 10,66 میلیمتر و 4,8m طول پرداختند. در آزمایشات آنها دو نانوسیال γ-Al₂O₃ با قطر متوسط نانوذرات 13 نانومتر و TiO₂ با قطر متوسط نانوذرات 27 نانومتر، بکار گرفته شده است. آنها دریافتند که انتقال حرارت با افزایش عدد رینولدز و کسر حجمی نانوسیال، بجز برای کسر حجمی 3% که به مقدار 12% کمتر از آب خالص میباشد، افزایش مییابد. لی و ژوان [3] ژوان و لی [4] به مطالعه تجربی ضریب انتقال حرارت جابجایی و ضریب اصطکاک نانوسیال در جریآنهای آرام و مغشوش نانوسیال آب دییونیزه شده -مس با قطر نانوذرات کمتر از 100 نانومتر درون لوله برنجی پرداختند. لوله به طول 800 میلیمتر و قطر داخلی 10 میلیمتر بوده که با یک هیتر برقی با حداکثر توان 3,5 کیلووات تحت شار حرارتی ثابت قرار میگیرد.

¹ Aggregation

استفاده شد. نتایج آنها نشان داد که ضریب انتقال حرارت جابجایی نانوسیال با افزایش سرعت و کسرحجمی نانوسیال افزایش پیدا میکند و در مقایسه با سيال پايه، ضريب انتقال حرارت جابجايي نانوسيال با كسرحجمي 2%، 60% افزایش پیدا کرده است. در سرعتهای ورودی یکسان، ضریب اصطکاک نانوسیال تقریباً برابر با ضریب اصطکاک آب بوده و با تغییر کسرحجمی تغییر نمىكند. به عبارتى ديگر نانوسيال، افت فشار اضافى نسبت به سيال پايه ایجاد نمی کند. در پژوهشی دیگر دوسانسوک و ونگویزز [5] به بررسی انتقال حرارت و افت فشار نانوسیال آب-اکسید تیتانیوم با قطر 21 نانومتر در کسرحجمی 0,2 تا 2% در یک لوله افقی با جهت جریان مخالف در جریان مغشوش(عدد رينولدز بين 3000 تا 18000) پرداختند و نشان دادند كه ضريب انتقال حرارت جابجايي با افزايش عدد رينولدز و كسرحجمي نانوسيال، افزایش پیدا میکنند. ویسکوزیتهی نانو سیالات یکی از مهمترین خواص برای کاربرد نانوسیالات به عنوان یکی از انواع سیالات انتقال حرارت در صنعت یا سیستم هایی از قبیل مبدل های حرارتی یا سیستم های خنک کاری می باشد از این رو پژوهش های زیادی در این راستا صورت گرفته است. در سال 2007، پراوین و همکاران [6] مطالعهای تجربی بر روی خواص رئولوژیکی نانوسیال اکسید مس در محلولی با نسبت حجمی 60:40 اتیلن گلیکول و آب انجام دادند. آنها آزمایشات خود را در محدوده کسرهای حجمی بین %0 تا 6,12% و محدوده دمایی بین 35- تا 50 درجه سانتی گراد به انجام رساندند. آنها آزمایشات خود را در محدوده کسرهای حجمی بین %0 تا 6,12% و محدوده دمایی بین 35- تا 50 درجه سانتی گراد به انجام رساندند. نتایج آنها نشان میدهد که در محدوده کسرهای حجمی مورد آزمایش، نانوسیال رفتاری نیوتنی از خود نشان میدهد. آنها دریافتند زمانیکه كسر حجمى نانوسيالات افزايش پيدا مىكند، ويسكوزيته نانوسيالات نيز افزایش پیدا می کند. یو و همکاران [7] در سال 2009 برای نانوسیال اتیلن گلیکول-ZnO ویسکوزیته را مورد مطالعه قرار دادند. آنها دریافتند که این نانوسیال در کسرهای حجمی پایین(0.0≥ ¢) رفتار نیوتنی و در کسرهای حجمی بالا (0.03≥ φ) رفتار رقیق برشی از خود نشان میدهند. همچنین در کسرهای حجمی پایین با افزایش دما، ویسکوزیته بطور چشمگیری کاهش پیدا می کند. در تحقیقی دیگر اطلاعاتی در زمینه ویسکوزیته نانوسيال آب-Al2O3 توسط نگوين و همكاران [8] ارائه گرديد. آنها تاثير دما و کسر حجمی نانوذرات را بر ویسکوزیته دینامیکی نانوسیال ذکر شده به صورت آزمایشگاهی مورد مطالعه قرار دادند. آنها تاثیر دما و کسر حجمی نانوذرات را بر ویسکوزیته دینامیکی نانوسیال ذکر شده به صورت آزمایشگاهی مورد مطالعه قرار دادند. در این تحقیق از نانوذره Al₂O₃ در دو اندازه متفاوت 36 و 47 نانومتر و در شرایط دمایی بین دمای محیط تا دمای 75 درجه سانتی گراد و در کسرهای حجمی از 1% تا تقریبا 13% استفاده شده است. یافتههای این پژوهش حاکی از این واقعیت است که بطور کلی، ویسکوزیته دینامیکی نانوسیال مورد مطالعه با افزایش کسر حجمی بطور چشمگیری افزایش مییابد اما با افزایش دما، ویسکوزیته دینامیکی بطور واضحى كاهش مىيابد.

پژوهش حاضر به منظور بررسی نانوسیال آب-هیدروکسید منیزیم در کسرهای حجمی پایین (زیر 1%) و تحت جریان مغشوش که تا بحال گزارش نشده بود، پرداخته است. هدف انجام کار حاضر بررسی و تخمین دقیق کارایی

حرارتی و افت فشار نانوسیال رقیق آب- هیدروکسید منیزیم درون لولهی مدور می باشد. همچنین چندین آزمایش بر روی هدایت حرارتی (در دماهای متفاوت) و ویسکوزیتهی دینامیکی این نانوسیال انجام شده است.

2- آزمایش ها

2-1- دستگاه آزمایش

تجهیزات آزمایش و دستگاه تست استفاده شده در کار حاضر به صورت شماتیک در شکل 1 نشان داده شده است.



شکل 1 شماتیک دستگاه آزمایش

این تجهیزات از سه سیکل بسته تشکیل شده است. سیکل نانوسیال از پمپ، مخزن جمع کننده و یک مبدل صفحهای برای خنک کاری سیال عامل سیکل تشکیل شده است. بخش آزمایش انتقال حرارت از دو لولهی هم مرکز تشكيل شده است. پيرو معادله^{1/6}×4.4×Re [9] ، به منظور ايجاد ناحيه توسعه یافته مغشوش در رینولدز 29000 (نزدیک رینولدز ماکزیمم) برای لوله 15 سانتی متر محاسبه شده است. طول ناحیه گرم بخش آزمایش 111 سانتی متر می باشد. بنابراین جریان برای تمامی حالات مورد مطالعه توسعه يافته مغشوش می باشد. دو عدد سنسور دمای کاليبره شده RTD-PT100 (با نمایش دهندهی دیجیتال) با دقت 0/1 درجه سانتی گراد میزان دمای جریان را در ورودی و خروجی بخش آزمایش اندازه گیری می کنند. همچنین 8 عدد ترموكوپل انعطاف پذير مدل k با دقت 0/5 درجه سانتي گراد (بين 15 درجه تا 375 درجه) روی دیواره لوله مسی با فاصلهی 13 سانتی متر از یکدیگر نصب شدهاند تا توزیع دمای دیواره را اندازه گیری کنند. ناحیه آزمایش با آب گرم که روی لولهی مسی جریان دارد گرم شده است. سیکل دوم از تجهیزاتی که جریان آب گرم را در دمای مطلوب تولید و کنترل می کند تشکیل شده است. یک سنسور کنترل کنندهی دمای PT100 جهت کنترل دمای آب گرم استفاده شده است. دو عدد ترموکوپل مدل K دمای جریان ورودی و خروجی آب گرم در ناحیه آزمایش را اندازه گیری می کنند. به علاوه یک فلومتر جهت اندازه گیری و تنظیم میزان جریان آب گرم استفاده شده است. سیکل سوم از یک پمپ، مبدل حرارتی نانوسیال، مسیر فرعی، کندانسور و کنترل کنندهی دما با سنسور PT100 تشکیل شده است. این بخش دمای نانوسیال را در ورودی بخش آزمایش با تغییر قدرت کندانسور کنترل می کند. در این حلقه میزان جریان بوسیلهی دو شیر کنترل کننده که یکی در مسیر فرعی و دیگری در ورودی بخش آزمایش نصب شده است، کنترل می شود. به منظور اندازه گیری افت فشار استاتیکی جریان سیال در طول بخش آزمایش از یک ديفرانسيلى فشار فرستندهى مدل Rosemount3051cd(Rosemount,inc,USA) با دقت 0/1% استفاده شده است. این وسیله افت فشار بین ورودی و خروجی بخش آزمایش را در هر آزمایش . 1 Shear-thinning

اندازه گیری می کند. پارامتر های ضروری که اندازه گیری می شوند شامل ميزان جريان، دما و افت فشار آب گرم و نانوسيال مي باشند. كاليبراسيون تمامی سنسورها و ترموکوپلها قبل از قرارگیری در محل آزمایش امری بسیار مهم می باشد. دمای محیط نیز توسط یک دماسنج معمولی اندازه گیری می شود.

2-2-آماده سازی نانوسیال

در تحقیق حاضر، نانوسیال آب-هیدروکسیدمنیزیم، با استفاده از روش دو مرحلهای ابدون استفاده از هیچگونه پایدارکننده، بهعنوان نمونه آزمایشگاهی تولید شد. در خلال مراحل تولید و بهمنظور توزیع کردن نانوذرات در کسرهای حجمی³ مختلف، از یک همزن مکانیکی⁴ استفاده شد. در مرحله بعدی، برای هر کسرحجمی مقداری معین از نانوذره هیدروکسیدمنیزیم به سیال پایه آب افزوده شد. همچنین بهمنظور مخلوط کردن نانوذرات در سیال پایه، از یک همزن مغناطیسی⁵ به مدت دو ساعت استفاده شد. در مرحله نهایی، از یک پردازشگر اواتراسونیک⁶ ، با قدرتی برابر با 1200 وات و فركانس 24 كيلوهرتز، بهمنظور از بين بردن پديده كلوخه شدن این نانوذرات و همچنین جلوگیری از مشکل تهنشین شدن به مدت ينج ساعت استفاده شد. اين روش باعث پايدار شدن نمونه براي مدت زماني طولانی (حداقل یک هفته) می شود و هیچگونه اثر تهنشین شدن با چشم غیر مصلح مشاهده نمی شود. به منظور اطمینان از شکل و میانگین اندازه قطر نانوذرات مورد مطالعه، تصوير TEM مربوط به نانوذرات هيدروكسيد منيزيم، بترتیب در شکل 2، نشان داده شده است. همان گونه که در این تصویر مشخص است ذرات اندازهای در حدود 50 نانومتر دارند.



شكل 2 تصوير TEM نانوذرات هيدروكسيد منيزيم

3-2-آناليزدادەھا

کارایی حرارتی نانوسیالات درون مجاری مدور در ترم ضریب انتقال حرارت جابجایی و عدد ناسلت نشان داده می شود. با اعمال ذخیره انرژی در

² Disperse Solid volume fraction - Magnetic stirrer ⁵ شدهاند [13]. ⁶ Ultrasonic processor ⁷ Agglomeration

یک حجم کنترل دیفرانسلی از سیال درون لولهی مسی معادلهی (1) حاصل مى شود [10].

$$\frac{dT_b}{dx} = \frac{p}{mc_s} h(T_s - T_B) \tag{1}$$

با جداسازی متغییرها و انتگرال گیری داریم:

$$Ln\frac{(\Delta T_o)}{\Delta T_i} = \frac{-PL}{mc_p} \left(\frac{1}{L} \int_{0}^{1} h dx\right)$$
(2)

با ساده سازی داریم:

$$\frac{\Delta T_o}{\Delta T_i} = \frac{T_s - T_{b,o}}{T_s - T_{b,i}} = \exp(\frac{-PL}{mc_p}\bar{h})$$
(3)

با مرتب سازی معادله (3) نتیجه می گیریم:

$$\bar{h} = \frac{mc_p}{pL} Ln(\frac{T_s - T_{b,i}}{T_s - T_{b,o}})$$
(4)

میزان دمای میانگین با رابطه زیر اندازه گیری می شود:

$$T_b = \frac{T_{b,i} + T_{b,o}}{2}$$
(5)

عدد رینولدز و ناسلت به صورت زیر تعریف می شود:

$$\operatorname{Re} = \frac{vd}{n} \tag{6}$$

$$Nu = \frac{hd}{k}$$

2-4-آناليز عدم قطعيت

عدم قطعیت در محاسبه پارامترهای انتقال حرارت با مقادیر جدول 1، و بر پایه روش کلین و مک کلینتاک [11] انجام شده است. همچنین این روش توسط پاکدامن و همکاران [12] مورد استفاده قرار گرفته است. معادلات زیر برای محاسبه عدم قطعیت یارامتر R مورد استفاده قرار گرفتهاند.

$$U_{\rm Re} = \left[\left(\frac{d}{n} U_{\nu} \right)^2 + \left(\frac{V}{\nu} U_d \right)^2 + \left(\frac{Vd}{\nu^2} U_{\nu} \right)^2 \right]^{\frac{1}{2}}$$
(7)

که $U_{_{N_i}}$ و $U_{_{N_i}}$ به ترتیب عدم قطعیت های مربوط با پارامتر R و $U_{_{N_i}}$ مستقل (v_i) می باشند. به علاوه n تعداد متغیر های مستقل Two-step Method ² مس باشد. معادلات (8)-(11) برای محاسبه عدم قطعیت عدد رینولدز، Sona volume machanical of the design of the

$$U_{\rm Re} = \left[\left(\frac{d}{n} U_{\nu} \right)^2 + \left(\frac{V}{\nu} U_d \right)^2 + \left(\frac{Vd}{\nu^2} U_{\nu} \right)^2 \right]^{\frac{1}{2}}$$
(8)

$$U_{h} = \begin{bmatrix} \left(\frac{VdC_{p}}{L}U_{r} \operatorname{Ln} \frac{\Delta T_{i,s}}{\Delta T_{o,s}}\right)^{2} + \\ \left(\frac{rdC_{p}}{U_{v}} \operatorname{Ln} \frac{\Delta T_{i,s}}{\Delta T_{o,s}}\right)^{2} + \\ \left(\frac{rVC_{p}}{L}U_{d} \operatorname{Ln} \frac{\Delta T_{i,s}}{\Delta T_{o,s}}\right)^{2} + \\ \left(\frac{rVdC_{p}}{L^{2}}U_{L} \operatorname{Ln} \frac{\Delta T_{i,s}}{\Delta T_{o,s}}\right)^{2} + \\ \left(\frac{rVdC_{p}}{L}U_{\Delta T_{i,s}} \operatorname{Ln} \frac{1}{\Delta T_{i,s}}\right)^{2} + \\ \left(\frac{rVdC_{p}}{L}U_{\Delta T_{o,s}} \operatorname{Ln} \frac{1}{\Delta T_{o,s}}\right)^{2} + \end{bmatrix}$$
(9)

$$U_{Nu} = \left[\left(\frac{d}{k} U_h \right)^2 + \left(\frac{h}{k} U_d \right)^2 + \left(\frac{hd}{k^2} U_k \right)^2 \right]^{\frac{1}{2}}$$
(10)

$$U_{f} = \begin{bmatrix} (\frac{2d}{rLV^{2}}U_{\Delta P})^{2} + (\frac{2\Delta P}{rLV^{2}}U_{d})^{2} \\ + (\frac{2\Delta Pd}{r^{2}LV^{2}}U_{r})^{2} + (\frac{2\Delta Pd}{rL^{2}V^{2}}U_{L})^{2} \\ + (\frac{4\Delta Pd}{rLV^{3}}U_{V})^{2} \end{bmatrix}^{1/2}$$
(11)

بعد از محاسبه عدم قطعیت عدد رینولدز و ناسلت، ضریب انتقال حرارت جابجایی و ضریب اصطکاک، عدم قطعیت پارامترهای k محاسبه می شوند. یافتهها در جدول 1 گزارش شدهاند.

		1		
فطعنا	عدم			حده
••	1		-	J •

ميزان عدم قطعيت	پارامتر		
±3.2	رينولدز		
±4.3	ضريب انتقال حرارت جابجايي		
±5.4	ناسلت		
±6.1	ضريب اصطكاك		

3- اندازه گیری خواص ترموفیزیکی نانوسیال

پارامترهای k برای تعیین کارایی حرارتی نانوسیالات خواص ترموفیزیکی آنها می باشند. بنابراین قبل از مطالعهی ضریب انتقال حرارت جابجایی نانوسیالات، باید خواص نانوسیال به درستی اندازه گیری شود. با فرض اینکه نانوذرات به خوبی در سیال پایه پایدار هستند، کسر حجمی نانوذرات در

سرتاسر لوله یکسان در نظر گرفته می شود. گرچه این فرض ممکن است در اثر پدیدههای فیزیکی مانند جابجایی ذرات در شرایط واقعی درست نباشد .

-1-3 دانسیته و ظرفیت گرمایی ویژه
دانسیته نانوسیال توسط تئوری اختلاط به شرح زیر محاسبه می شود:
$$r_{nf} = j r_p + (1-j) r_f$$
 (12)

ظرفیت گرمایی ویژه نانوسیال هیدروکسید منیزیم-آب مطابق با موازنه حرارتی مدل به شرح زیر قابل محاسبه می باشد:

$$C_{p,nf} = \frac{j (rc_p)_p + (1-j)(rc_p)_f}{r_{nf}}$$
(13)

2-3-هدايت حرارتي

مدل همیلتن- کراسر [14] یکی از مدل های پایه برای محاسبهی هدایت حرارتی مخلوطهای جامد- مایع می باشد. این مدل برای تخمین هدایت حرارتی مخلوط هایی که نرخ فاز جامد هدایت حرارتی نسبت به فاز مایع بزرگتر از 100 باشد مناسب است. معادلهی زیر همیلتن کراسر می باشد.



شکل 3 نسبت هدایت حرارتی در کسرهای حجمی مختلف

شکل 3 نسبت هدایت حرارتی نانوسیال هیدروکسید منیزیم-آب را به عنوان تابعی از کسر حجمی نانوذرات نشان می دهد. همچنین برای مقایسه، نرخ افزایش هدایت حرارتی با استفاده از مدل همیلتن-کراسر، معادله (14) و مدل یو و چوی، معادله (16) محاسبه و در شکل 3 نشان داده شده است. از شکل مشخص است که نرخ هدایت حرارتی برای همهی نانوسیالات بزرگتر از یابد. بیشترین مقدار هدایت حرارتی مربوط به بیشترین مقدار \mathbf{J} می باشد. یابد. بیشترین مقدار هدایت حرارتی مربوط به بیشترین مقدار \mathbf{J} می باشد. کسرهای حجمی بالا می باشد به این دلیل که افزایش ویسکوزیته نانوسیال در کسرهای حجمی بالا خیلی زیادتر از افزایش در هدایت حرارتی می باشد. همچنین شکل 3 نشان می دهد که مدل همیلتن-کراسر و مدل یو و چوی هدایت حرارتی نانوسیال هیدروکسید منیزیم-آب را کم تخمین می زند زیرا که هر دو مدل اثرات پارامترهای مهمی از قبیل اندازه ذرات، دما و لایههای بین سطحی را در هدایت حرارتی نانوسیال در نظر نگرفتهاند.



شکل 4 نسبت هدایت حرارتی در کسرهای حجمی و دماهای مختلف

توجه به اینکه هدایت حرارتی نانوسیالات به پارامترهایی مانند هدایت حرارتی ذرات جامد و سیال پایه، کسر حجمی، شکل نانوذرات، ضخامت و هدایت حرارتی لایه نانو و دما بستگی دارد، مهم می باشد [15]. همچنین اثر دما در افزایش هدایت حرارتی نانوسیلات با اندازه گیری هدایت حرارتی در کسرهای حجمی و دماهای مختلف (از 24/1 تا 60 درجه سانتی گراد) مورد مطالعه قرار گرفته شده و در شکل 4 نشان داده شده است. با افزایش دما، افزایش قابل توجهی در هدایت حرارتی در تمامی کسرهای حجمی مشهوای معنان را در میالای و مطالعه قرار گرفته شده و در شکل 4 نشان داده شده است. با افزایش دما، می باشد. این روند با نتایج گزارشهای قبلی مطابقت دارد [16] . در دماهای افزایش علی باشد. این روند با نتایج گزارشهای قبلی مطابقت دارد در آب به طور می باشی سیال انباشتگی ذرات به آمانی شکسته شده و دناوذرات در آب به طور یکنواخت پخش می شوند. بعلاوه با افزایش دما جنبش تصادفی نانوذرات افزایش یاد.

$$\frac{k_{eff}}{k_{f}} = \frac{k_{p} + (n-1)k_{f} + (n-1)j(k_{p} - k_{f})}{k_{p} + (n-1)k_{f} - j(k_{p} - k_{f})}$$
(14)

که k_p و j به ترتیب هدایت حرارتی و کسر حجمی نانوذرات می باشند k_p مدایت حرارتی سیال پایه و n ضریب شکل تجربی آمده از رابطه زیر می باشد.

$$n = \frac{3}{y} \tag{15}$$

که Y کرویت ذره تعریف می شود و معادل نسبت سطح به حجم ذرات می باشد. برای ذرات کروی مقدار n ، 3 می باشد. مدل اعمال شدهی دیگر برای محاسبه هدایت حرارتی نانوسیال بوسیلهی یو و چوی پیشنهاد شده است [17].

$$\frac{k_{eff}}{k_f} = \frac{k_p + 2k_f + 2j (k_p - k_f)(1 + b)^3}{k_p + 2k_f - j (k_p - k_f)(1 + b)^3}$$
(16)

که b نسبت ضخامت لایه نانو به قطر ذرات می باشد. در اندازه گیری خواص ترموفیزیکی، هدایت حرارتی عموما مشکل ترین خاصیت برای اندازه گیری به دلیل وجود تعدادی خطا در هنگام آزمایش می باشد. در مطالعه حاضر، هدایت حرارتی نانوسیال هیدروکسید منیزیم- آب با کسر های حجمی

بیشتر از 1 درصد بوسیله دستگاه Kd2 pro اندازه گیری شده است. نرخ افزایش هدایت حرارتی به صورت نسبت هدایت حرارتی نانوسیال به هدایت حرارتی آب تعریف می شود.

3-3-ويسكوزيته ديناميكي

مدل های زیادی از ویسکوزیته توسط پژوهشگران به منظور تخمین ویسکوزیته موثر نانوسیالات به صورت تابعی از کسر حجمی نانوذرات استفاده شده است. در این پژوهش معادله بچلر جهت محاسبه ویسکوزیته که برای ذرات کروی و کسر حجمی کمتر از %5 مناسب می باشد، مورد استفاده قرار گرفته است. این معادله به صورت زیر بیان می شود:

$$m_{nf,Batchelor} = (1 + 2.5j + 6.2j^2)m_f$$
 (17)

علاوه بر این وانگ و همکاران [18] مدلی برای تخمین ویسکوزیته نانوسیالات معرفی کردهاند که در زیر ارائه شده است:

$$m_{nf,wang} = (1+7.3j + 123j^2)m_{f}$$
 (18)

که m_{nf} ویسکوزیته نانوسیال و m_{f} ویسکوزیته آب می باشد. ویسکوزیته نانوسیال آب- هیدروکسید منیزیم با استفاده از ویسکومتر بروکفیلد (LVDV-1 Prime+ UL adapter) اندازه گیری شده است. در شکل 5 مقایسه بین ویسکوزیته نسبی با توجه به کسر حجمی نانوذرات برای داده های تجربی، مدلهای بچلر و وانگ نشان داده شده است.



شکل 5 مقایسه نتایج تجربی ویسکوزیته نسبی نانوسیال مورد مطالعه در کسرهای حجمی مختلف با مدل های وانگ و بچلر

4- نتايج و بحث 1-4- امتيا مند

4-1-اعتبار سنجى نتايج

به منظور اعتبار سنجی دستگاه آزمایش برای اندازه گیری ضریب انتقال حرارت جابجایی و فراهم نمودن زمینهای برای مقایسهی نتایج آزمایشات نانوسیال، چندین آزمایش بر روی آب مقطر انجام شده است. مقادیر ناسلت بدست آمده از این آزمایشات برای آب مقطر با روابط ارائه شده توسط گنیلینسکی [19] ، پتاخو [20] و میگا و همکاران [21] مقایسه شده است. رابطهی گنیلینسکی برای جریان مغشوش در زیر نشان داده شده است:

$$Nu = \frac{f / 8(\text{Re}-1000) \,\text{Pr}}{1+12.7\sqrt{\frac{f}{8}(\text{Pr}^{\frac{2}{3}}-1)}} (\frac{\text{Pr}}{\text{Pr}_{f}})^{0.11} \left[1 + (\frac{d}{L})^{\frac{2}{3}}\right]$$
(19)

که برای محدودهی پرانتل 0.5<Pr<10⁶ و رینولدز 10⁶×25=2300 اعمال شده است. در فرمول ارائه شدهی بالا ضریب دارسی به صورت زیر ارائه شده است:

$$f = \frac{1}{\left(1.821Log_{10} \operatorname{Re} - 1.64\right)^2}$$
(20)

همچنین روابط پتاخوو و میگا به صورت زیر می باشد:

$$Nu = \frac{(f_8) \operatorname{RePr}}{1.07 + 12.7(f_8)(\Omega_{23}^{-2/3} - 1)}$$
(21)

$$Nu = 0.085 \operatorname{Re}^{071} \operatorname{Pr}^{0.35}$$
(22)

شکل 6 مقایسهی بین دیتاهای آزمایشی و دیتاهای بدست آمده از روابط بالا را در رینولدز های بالا نشان می دهد. همانطور که در شکل مشاهده می شود، تطابق خوبی بین نتایج تجربی و نتایج بدست آمده از این روابط وجود دارد. با توجه به شکل رابطهی گنیلینسکی مقادیر ناسلت را برای آب بهتر از سایر روابط پیشربینی می کند.



شکل 6 مقایسهی بین دیتاهای آزمایشی و دیتاهای بدست آمده از روابط

2-4- ضريب انتقال حرارت جابجايي و عدد ناسلت نانوسيال

در کار حاضر نانوسیال آب- هیدروکسید منیزیم در 5 کسر حجمی (۱%، %0/5، %0/25، %0/125 و %0/0625) مورد بررسی قرار گرفت. عدد رینولدز بین 3200 و 19000 متغیر می باشد.



شکل 7 متوسط ضریب انتقال حرارت جابجایی با توجه به عدد رینولدز برای کسرهای حجمی مختلف

متوسط ضریب انتقال حرارت جابجایی با توجه به عدد رینولدز برای کسرهای حجمی مختلف در شکل 7 نشان داده شده است. با توجه به شکل مشاهده می شود که ضریب انتقال حرارت جابجایی نانوسیالات بطور قابل توجهی بیشتر از سیال پایه می باشد. نتایج تجربی نشان می دهد که با اضافه کردن

مقدار كمى از نانوذرات به آب (حتى %0/0625) كارايى حرارتى را بطور قابل توجهی بهبود می بخشد. در شکل 7 ناسلت تجربی نانوسیالات با کسرهای حجمی مختلف در مقابل رینولدز در رژیم جریان مغشوش نشان داده شده است. همانطور که در شکل 7 نشان داده شده است، عدد ناسلت نانوسیالات با افزایش عدد رینولدز افزایش بیشتری نسبت به افزایش کسر حجمی نانوذرات داشته است. اضافه كردن نانوذرات هيدروكسيد منيزيم هدايت حرارتی را افزایش می دهد و نیز با افزایش کسر حجمی نانوذرات شاهد افزایش بیشتر هدایت حرارتی می باشیم. از طرف دیگر، با بهبود هدایت حرارتی، انتقال حرارت جابجایی افزایش می یابد. افزایش کسر حجمی نانوذرات همچنین افزایش ویسکوزیته را به همراه داشته که منجر به افزایش ضخامت لایه مرزی می شود. بنابراین باعث کاهش در انتقال حرارت جابجایی و عدد ناسلت می شود. همانطور که در شکل 7 و شکل 8 نشان داده شده است، با اضافه كردن نانوذرات انتقال حرارت جابجايي و ناسلت افزايش مي یابند و به این موضوع اشاره می کند که تاثیر افزایش هدایت حرارتی بر تاثیر افزایش ویسکوزیته برتری دارد. همچنین این تاثیر عمدهی هدایت حرارتی ممکن است شامل افزایش هدایت حرارتی به دلیل فرضیهی مهاجرت ذرات باشد.



شکل 8 ناسلت تجربی نانوسیال در رینولدزهای مختلف

نسبت ضریب انتقال حرارت جابجایی نانوذرات به سیال پایه در رینولدز یکسان (و در یک کسر حجمی) با توجه به اعداد رینولدز در شکل 9 مشاهده می شود.



شکل 9 نسبت ضریب انتقال حرارت جابجایی نانوذرات به سیال پایه در رینولدز یکسان (و در یک کسر حجمی)

همانطور که مشاهده می شود تمامی دادهها بیشتر از 1 می باشند بنابراین افزایش قابل توجه ضریب انتقال حرارت جابجایی با پراکنده سازی نانوذرات هیدروکسید منیزیم درکسرهای حجمی پایین درون آب بدست می آید. برای مثال، در عدد رینولدز حدود 11700، افزایش عدد ناسلت نانوسیالات آب-هیدروکسید منیزیم در کسرهای حجمی %0/0625، %0/125، %0/25

به ترتیب 8/2، 8/6, 8/76 8/76 می باشد. این مقادیر برای رینولدز حدود 6700، به ترتیب 8/2، 8/76 8/11 می باشد. این مقادیر برای رینولدز حاضر ماکزیمم افزایش انتقال حرارت در حدود 1/36 برای کسر حجمی 1 درصد نانوذرات هیدروکسید منیزیم درون آب در رینولدز 7331 می باشد. علاوه بر این وقتی کسر حجمی نانوذرات افزایش می یابد، پارامتر h_{nf}/h_{w} با تغییر رینولدز تغییری نمی کند. همانطور که پاک و چو[2] و ژوان و لی [4] ادعا کرده بودند، این نسبت می تواند از عدد رینولدز مستقل در نظر گرفته شود. به طور مشابه، شکل 10 افزایش عدد ناسلت نانوسیال در کسرهای حجمی مختلف را در مقابل عدد رینولدز نشان می دهد. به طور مشابه، شکل 10 افزایش عدد ناسلت نانوسیال در کسرهای حجمی مختلف را در مقابل عدد رینولدز نشان می دهد.



شکل 10 افزایش عدد ناسلت نانوسیال در کسرهای حجمی مختلف را در مقابل عدد رینولدز

در حدود 1/32 برای Nu_{nf} / Nu_w مقدار Nu_{nf} / Nu در حدود 1/32 برای کسر حجمی 1 درصد نانوذرات هیدروکسید منیزیم درون آب در رینولدز Nu_{nf} / Nu_w مقدار j مقدار پارامتر Nu_{nf} / Nu با افزایش مقدار j مقدار پارامتر میابند. منیزیم منیزیم منیزیم مطالعه شده در این پژوهش تغییری نمی کند. ضمنا دوسانسوک و وانگوایزز [5] این بهبود را با افزایش در عدد رینولدز را قبلا گزارش کرده بودند.

4-3- افت فشار نانوسيال

اندازه گیری افت فشار نانوسیال در کنار کارایی انتقال حرارت به منظور بکارگیری نانوسیال در واحدهای صنعتی امری ضروری می باشد. افت فشار نانوسیال در طول ناحیه آزمایش به صورت تجربی بوسیله فرستنده فشار دیفرانسیلی (DPT Rosemount 3051 cd) اندازه گیری شده است. افت فشار اندازه گیری شده در طول لوله جهت محاسبهی ضریب اصطکاک طبق رابطه-ی زیر می باشد.

$$f = \frac{\Delta P}{1/2rv^2} \frac{d}{L}$$
(23)

5- نتيجه گيرى

یک بررسی تجربی بر روی نانوسیال آب-هیدروکسید منیزیم درون یک لوله انجام شده است. موضوع اصلی این پژوهش ارزیابی تاثیر وجود نانوذرات بر روی هدایت حرارتی، ویسکوزیته دینامیکی، خواص انتقال حرارت جابجایی

و افت فشار در جریان مغشوش بوده است. برای تمامی کسرهای حجمی هدایت حرارتی بیشتر از 1 می باشد. ماکزیمم هدایت حرارتی مربوط به بیشترین کسر حجمی می باشد. همچنین نرخ افزایش هدایت حرارتی در کسرهای حجمی پایین بیشتر از کسرهای حجمی بالا است. از طرف دیگر با افزایش دما، افزایش قابل توجهی در هدایت حرارتی برای تمامی کسرهای حجمی قابل مشاهده است.

نتایج تجربی نشان می دهد که اضافه کردن نانوذرات و افزایش رینولدز باعث افزایش عدد ناسلت در جریان مغشوش می شود. برای نانوسیال آب-هیدروکسید منیزیم با کسر حجمی %0/5 عدد ناسلت 21/8 % در رینولدز 6700 افزایش می یابد. بعلاوه ماکزیمم افزایش در ضریب انتقال حرارت جابجایی در حدود 39/93 % برای کسر حجمی 1 % و در رینولدز 7331 می باشد. فاکتور کارایی حرارتی برای همه موارد قابل توجه و بزرگتر از 1 می باشد و افزایش انتقال حرارت با به کار بردن نانوسیال بدون تلفات خیلی زیاد در توان پمپاژ را نشان می دهد.

6- مراجع

- [1] S. Chol, "Enhancing thermal conductivity of fluids with nanoparticles," ASME-Publications-Fed, vol. 231, pp. 99-106, 1995.
- [Y] B. C. Pak and Y. I. Cho, "Hydrodynamic and heat transfer study of dispersed fluids with submicron metallic oxide particles", *Experimental Heat Transfer an International Journal*, vol. 11, pp. 151-170, 1998.
- [^v] Q. Li and Y. Xuan, "Convective heat transfer and flow characteristics of Cu-water nanofluid," *Science in China Series E: Technolgical Science*, vol. 45, pp. 408-416, 2002.
- [1] Y. Xuan and Q. Li, "Investigation on convective heat transfer and flow features of nanofluids," *Journal of Heat transfer*, vol. 125, pp. 151-155, 2003.
- [°] W. Duangthongsuk and S. Wongwises, "An experimental study on the heat transfer performance and pressure drop of TiO 2-water nanofluids flowing under a turbulent flow regime," *International Journal of Heat and Mass Transfer*, vol. 53, pp. 334-344, 2010.
- [1] P. K. Namburu, D. P. Kulkarni, D. Misra, and D. K. Das, "Viscosity of copper oxide nanoparticles dispersed in ethylene glycol and water mixture," *Experimental Thermal and Fluid Science*, vol. 32, pp. 397-402, 2007.
- [Y] W. Yu, H. Xie, L. Chen, and Y. Li, "Investigation of thermal conductivity and viscosity of ethylene glycol based ZnO nanofluid," *Thermochimica Acta*, vol. 491, pp. 92-96, 2009.
- [^] C. T. Nguyen, G. Roy, C. Gauthier, and N. Galanis, "Heat transfer enhancement using Al 2 O 3-water nanofluid for an electronic liquid cooling system," *Applied Thermal Engineering*, vol. 27, pp. 1501-1506, 2. · · V
- [9] F. M. White and I. Corfield, Viscous fluid flow vol. 3: McGraw-Hill New York, 2006.
- [1] T. L. Bergman, F. P. Incropera, and A. S. Lavine, *Fundamentals of heat and mass transfer*. John Wiley & Sons, 2011.
- [11] S. Kline and F. McClintock, "Describing Uncertainties in Single-Sample Experiments,'Mechanical Engineering, Vol. 75," 1953.
- [11] M. F. Pakdaman, M. Akhavan-Behabadi, and P. Razi, "An experimental investigation on thermo-physical properties and overall performance of MWCNT/heat transfer oil nanofluid flow inside vertical helically coiled tubes," *Experimental Thermal and Fluid Science*, vol. 40, pp. 103-111, 2012.
- [17] J. Buongiorno, "Convective transport in nanofluids," Journal of Heat Transfer, vol. 128, pp. 240-250, 2006.
- [14] R. Hamilton and O. Crosser, "Thermal conductivity of heterogeneous two-component systems," *Industrial & Engineering chemistry fundamentals*, vol. 1, pp. 187-191, 1962.
- [1°] S. Murshed, K. Leong, and C. Yang, "Investigations of thermal conductivity and viscosity of nanofluids," *International Journal of Thermal Sciences*, vol. 47, pp. 560-568, 2008.
- [11] R. S. Vajjha and D. K. Das, "Experimental determination of thermal conductivity of three nanofluids and development of new correlations," *International Journal of Heat and Mass Transfer*, vol. 52, pp. 4675-4682, 2009.
- [1V] W. Yu and S. Choi, "The role of interfacial layers in the enhanced thermal conductivity of nanofluids: a renovated Maxwell model," *Journal of Nanoparticle Research*, vol. 5, pp. 167-171, 2003.

- X. Wang X. Xu, and S. U. S. Choi, "Thermal conductivity of nanoparticle-fluid mixture," *Journal of thermophysics and heat transfer*, vol. 13, pp. 474-480, 1999.
 V. Gnielinski, "New equations for heat and mass-transfer in
- [19] V. Gnielinski, "New equations for heat and mass-transfer in turbulent pipe and channel flow," *International chemical engineering*, vol. 16, pp. 359-368, 1976.
- [^Y•] B. Petukhov, "Heat transfer and friction in turbulent pipe flow with variable physical properties," *Advances in heat transfer*, vol. 6, p. i565, 1970.