

بررسی تاثیر انواع فینهای شعاعی در فرآیند ذوب ماده تغییر فاز دهنده در یک مبدل حرارتی پوسته و لولهای

معصومه رحیمی^{۱٬}٬ یونس پهملی²

1- استادیار، مهندسی مکانیک، دانشگاه گلستان، گرگان 2- دانشجوی دکتری، مهندسی مکانیک، دانشگاه سمنان، سمنان * گرگان، صندوق پستی 155، m.rahimi@gu.ac.ir

چکیدہ

دُر آین مطالعه شبیهسازی عددی فرآیند ذوب ماده تغییر فاز دهنده در یک مدل حرارتی پوسته و لولهای در حضور انـواع مختلـف فینـ های شعاعی بررسی شده است. ماده تغییر فاز دهنده مورد استفاده در این بررسی RT35 بوده و از آب به عنوان سیال انتقال دهنده حرارت استفاده شده است. انواع شـکلهـای فینهـای شـعاعی شـامل فین حلقـوی، بیضـوی افقی و عمـودی، لـوزی افقی و عمـودی، مربعی، مثلثی و چند ضلعی مورد بررسی قرار گرفته و فین بهینه از نظر کاهش زمان ذوب انتخاب شده است. نتـایج نشـاندهند این امر است که هر چه نفوذ فین در نیمه پایین پوسته بیشتر باشد ذوب در زمانهای انتهایی بهبود پیدا کرده و زمـان کامـل ذوب کـاهش مییابد. بنابراین فین بیضوی عمودی به علت در برگیری بیشتر ناحیه زیرین پوسته زمان ذوب انتخاب شده است. نتایج نشـانده بهینه ارتعای و تعداد فین تغییر پیدا کرده و نتیجه گردید که با افزایش هر چه بیشتر ارتفاع فین بیضوی و نیز افـزان کرده و نمـودی بی بهینه ارتفاع و تعداد فین تغییر پیدا کرده و نتیجه گردید که با افزایش هر چه بیشتر ارتفاع فین بیضوی و نیز افـزان ت

کلّیدواژگان

مبدل حرارتی پوسته و لولهای، ماده تغییر فاز دهنده، ذوب، فینهای شعاعی

Studying the effect of radial fins on melting process of a phase change material in shell and tube heat exchanger

Masoumeh Rahimi¹, Younes Pahamli^{2*}

1- Department of Mechanical Engineering, Golestan University, Gorgan, Iran
 2- Department of mechanical engineering, Semnan University, Semnan, Iran.
 * P.O.B. 155, Gorgan, Iran, m.rahimi@gu.ac.ir

Abstract

In this study, the numerical simulation of melting process of phase change material in a shell and tube heat exchanger in the presence of different radial fines has been investigated. The phase change material used in this study is RT35 and water is used as the heat transfer fluid. The types of radial fin shapes including circular, horizontal and vertical ellipse, horizontal and vertical rhombus, square, triangular and polygonal fin have been studied and the optimal fin has been selected in terms of reducing melting time. The results show that the greater the fin penetration in the lower half of the crust, the better the melting time at the end times and the lower the full melting time. Therefore, the vertical elliptical fin has a greater reduction in melting time due to the greater involvement of the lower crust. After selecting the optimal fin, the height and number of fins changed and it was concluded that with increasing the height of the elliptical fin and also increasing the number, the melting time decreases. Keywords

Shell and tube, PCM, Melting, Radial fins

1- مقدمه

درحال حاضر جهان با توجـه بـه کمبـود انـرژی بـا چـالش جدی روبه رو اسـت. بـا افـزایش رشـد اقتصـادی، صـنایع پرانرژی (به ویژه پتروشیمیها و پالایشـگاهها) 78 درصـد از مصرف انرژی را به خود اختصاص دادهانـد و از جهـتی نیز نیاز به توسعه فنآوریهای ذخیرهسـازی انـرژی مـؤثر بـرای ایجـاد ارتبـاط بین تـأمین انـرژی موجـود و تقاضـای انرژی میباشد. افزایش مصرف اَنَرژی و کَـاهَش منـابع سوخت فِسیلی از ِیک طـرف و از طـرفی دِیگـر افـزایش انتشار گازهای گُلخانهای کلّه سبب تاثیرات زیسّت محیطی شدہ است در سالهای اخـیر منجـر بـَه تحقیقـات بسیاری در مـورد یـافتن منـابع انـرژی جدیـد و تجدیدپـذیر شده است. از منابع انرژی تِجدیدپذیر میتوان به خورِشید، بـاد، زمین گرمـایی، زبالـه، آب، امـواج و... اشـاره کـرد. ذخیرهســـازی انـــرژی یکی از راههـــای اســـتفاده از سیسـتمهای انـرژی تجدیدپـذیر اسـت تـا بـا سـوختهای فسـیلی معمـولی از نظـر اقتصـادی قابـل رقـابت باشـد. ذخیره انرژی به شکل حرارتی که به عنوان ذخیره انـرژی

حرارتی شناخته میشود بهترین گزینه برای کاربردهای گسترده در نظر گرفته شده است. یکی از روشهای نوید بخش بـرای افـزایش کـارایی سیسـتم انـرژی، اجـرای سیستم ذخیره انرژی حرارتی است. از گروههای خاصی از مواد به دلیل داشتن خصوصیات مناسبی ماننـد گرمای نهان بالا، دمای تغییرفاز مناسب و تغییر حجم انـدک حین تغییرفـاز، بـه منظـور مـدیریت حـرارتی در بـرخی از فرآینـدهای حـرارتی اسـتفاده میگـردد. از این مـواد امـطلاحا بـه عنـوان مـواد تغییر فـاز دهنـده نـام بـرده میشود.

در دو دههی اخیر استفاده از چنین موادی به منظور ذخیرهسازی انرژی حرارتی در نیروگاههای خورشیدی، ذخیرهسازی انرژی حرارتی اتلافی در تجهیزات حرارتی و بازیافت مجدد آن و یا کاربردهای مشابه دیگر، بسیارمورد توجه بوده است. دلیل این امر ذخیره و آزادسازی انـرژی حرارتی در دمای ثابت و چگالی بالای انرژی ذخیره شده در این مورد میباشد.



آگنیم و همکاران [1] در یک مطالعـه مـروری انتقـال حرارت و فرمولبندی تغییر فاز در سیستمهای ذخیرهساز انرژی را مورد بررسی قرار دادنـد. زالبـا و همکـاران [2] در یک مطالعـه مـروری انتقـال حـرارت در سیسـتمهـای ذخیرهساز انرژی و کاربردهای این نوع سیستمها را مـورد مطالعه قرار دادند.

حسینی و همکاران [3] در یک کار آزمایشگاهی و عـددی بـه بررسـی رفتـار گرمـایی و خصوصیات انتقـال حرارتی پارافین RT50 به عنوان ماده تغییر فـاز دهنـده در حین فرآیند ذوب و انجماد در یک مبدل گرمـایی پوسـته و لولهای پرداختند. نتایج عددی آنها نشان داد که جبهـه ذوب در زمانها و مکانهای مختلف در نزدیکی لوله سیال انتقـال گرمـا پدیـدار شـده و بـه طـرف خـارج پیشـروی میکنـد. همچنین نتایج آزمایشگاهی نشان داد که با افزایش دمـای سیال از 70°C تـا 80°C، بـازده تئـوری در فرآینـد ذوب و انجماد به ترتیب تا 88.4% و 81.4% افزایش مییابد.

بررسی رفتـار ذوب مـاده تغییر فـاز دهنـده در مبـدل حرارتی پوسته و لولهای در یک کار آزمایشگاهی و عـددی توسط حسینی و همکاران [4] پرداخته شد. آنها دریافتنــد که افـزایش دمـای سـیال انتقـال دهنـده حـرارت (آب) از c°70 تــا 80°C، زمــان کلی ذوب را تــا 37% کــاهش میدهد.

همچنین میتوان به کار مشترک رنجبر و همکاران [5] در زمینه مواد تغییر فاز دهنده اشاره کرد. آنها در یک کار عددی به بررسی فرآیند انجماد مواد تغییر فاز دهنده تقویت شده با ذرات نانو در یک کویتی موجدار پرداختند. آنها دریافتند که افزایش غلظت نانو ذرات منجر به کاهش زمان انجماد میگردد. مطالعه آنها همچنین نشان داد که موج صفحه یک فاکتور کنترلکننده برای زمان انجماد است و در تمام اعداد گراشوف، افزایش موجیت صفحه سبب افزایش زمان انجماد خواهد بود.

اتوونی و همکاران [6] در یک کار آزمایشگاهی مطالعهای بـــر روی فرآینـــد ذوب و انجمــاد در پوســـته و لولهای پرداختنـد. در مطالعـه آنهـا سـیال انتقالدهنـده گرمـا در تیوب داخلی و پارافین واکس بـه عنـوان مـاده تغییر فـاز دهنده در پوسته قرار دارد. نتایج نشاندهنده این بـود کـه فرآینـد ذوب و انجمـاد بـه تـرتیب تحت تـأثیر جابهجـایی طبیعی و هدایت است.

سینراج و همکاران [7] به بررسی رفتار گرمایی ماده نغییر فاز دهنـده هـای دمـا بـالا ذخـِیره شـده در مبـدلهای گرمایی پوسته و لولهای پرداختند. آنها مشاهده کردند کـه در صورت استفاده از تیـوب بـدونفین، مقـداری از مـاده تغییر فاز دهنده در نزدیکی خروجی تیوب به صورت جامد باقب میماند. این پدیده به این علت است کـه در نـزدیکی خروجی اختلاف بین دمای سیال ورودی و همچـنین نقطـه ذوب ماده تغییر فاز دهنـده بسـیار انـدک اسـت. همچـنین گزارش شده که در صورت حضـور تعـدادی فین شـعاعی اختلاف دمایی بیشتری بین دمای سـیال و همچـنین نقطـه ذوب ماده تغییر فاز دهنده وجـود داشـته و بـه این تـرتیب ذوب بیشتری را در راستای محوری میتوان ِمشاهده کرد. دایدان و همکاران [8] به بررسـی آزمایشـگاهی و عـددی فرایند ذوب ماده تغییر فاز دهنده بــه کمـک ذرات نـانو در یـک مبـدل حـرارتي پوسـته و لولهاي تحت شـار حـرارتي ثـابت و بـا شـرط هندسـی افـزایش خـروج از مرکـزیت پرداختنـد. نتـایج انهـا نشـاندهنده این اسـت کِـه افـزایش درصد نانو ذره و افزایش خروج از مرکزیت تأثیر مستقیم بر کسر ذوب خواهد داشت.

جورابیان و همکاران [9] به بررسی بهبود فرآیند ذوب آب- (یخ) به عنوان ماده تغییر فاز دهنده به کمک نانو ذرات مس در یک سیلندر افقی به کمک روش لتیز-بولیتزمن پرداختند. آنها همچنین به مطالعه اثر تغییر موقعیت سیلندر داخلی و تغییر کسر ججمی نانو بر کسرمایع و خطوط همدما پرداختند. نتایج آنها نشاندهنده این است که افزودن نانو ذره باعث بهبود ضریب هدایت حرارتی و در نتیجه کاهش زمان ذوب در مقایسه با ماده تغییر فاز دهنده خالص میگردد..

2- شرح مساله

هندسه مورد مطالعه شامل یک مبدل پوسته و لولـه به همراه فین-های شعاعی است که در شـکل 1 نمـایش داده شده است. فضـای بین لوله-هـا از مـاده تغییر فـاز دهنده T35 پر شده و آب به عنوان سـیال انتقـال دهنـده حرارت در لوله داخل جریان دارد. طول مبـدل 300 mm بوده و تعداد 8 فین حلقوی با سطح مقطعهای مختلف بـه لوله داخل اتصال داده شـده است. همچـنین قطـر لولـه داخل و خارج به ترتیب 22 mm و 85 mm میباشـند کـه مشخصـات کلی هندسـه در جـدول 1 آورده شـده است. حجم کلی فینها در تمامی کیسهـا ثـابت میباشـد؛ همچـنین انواع فینهای به کـار رفتـه در شـکل 2 نمـایش داده شـده است.



نمای سه بعدی Fig 1. Schematic view of problem (a) 2-d (b) 3-d.







شکل 2 انواع سطح مقطعهای فینهای بکار رفته Table 2. Different cross-sections of studied cases

جدول 1 مشخصات هندسی						
		مساله				
Table 1. Geometrical properties						
واح	اندازه	پارامتر				
د						
mm	300	طول لوله				
mm	85	قطر پوسته				
mm	22	قطر لوله				
mm	1.5	ضخامت فين				
mm	8	تعداد				
mm	33.33	فاصله بين				
		فينها				
mm^3	1808.64	حجم				

1-2 معادلات حاکم و شرایط مرزی بــه منظــور شبیهســازی فراینــد دوب در سیســتم ذخیرہسازی گرمای نهـان از روشآنتـالپی-متخلخـل [10-11] استفاده شده است. برای به دسـت اوردن معـادلات فیزیکی و ریاضی حاکم و ساًدهسـازی معـادًلَّاتَ فرضـیات زیر در نظرگرفته شده است:

- انتقال حـرارت از پوسـته بـه محيـط اطـراف صـرف • نظر شده است. (دیوار خارجی عایق است)
- از مقاومت حرارتی دیواره لولـه سـیال انتقالدهنـده حرارت صرف نظر میگردد.
- جریـان سـیال بـه صـورت ناپایـا، آرام و تـراکمناپـذیر است
- خواص ترموفیزیکی مادہ تغییر فاز دھندہ و آب ثـابت در ًنظرً گرَفتُه شَده است.
- انتقال حـرارت در مـاده تغيير فـاز دهنـده بـه كمـک مکانیزمهای هدایت و جابجایی صورت میگیرد.
- سيال ورودي به لوله داراي سرعت ثابت 0.033 m/s است.
 - دماي سيال ورودي برابر X 343 مىباشد.

جدول 2 خواص ترموفیزیکی مادہ تغییر فاز دھندہ و آب [12]
 Table 2. Thermophysical properties of RT35 and water [12]

Table 2. Thermophysical properties of R105 and water [12]						
خاصيت	مقدار					
	RT35	آب				
دمای ابتدایی محدوده ذوب (K)	302					
دمای انتهایی محدوده ذوب (K)	308					
چگالی (kgm ⁻³)	815	978				
گرمای ویژه ('Jkg¹K-۱)	2000	4191				

ضریب هدایت حرارتی (ˈWm ⁻ⁱ K ۱)	0.2	0.66
گُرمای نهان ('Jkg ^{-I}) ضریب انبساط حرارتی ('K⁻)	170000 0.0006	

با توجه به فرضیات انجام شده میتوان معادلات بقای جرم، مومنتوم و انرژی را به شرح زیر ارائه داد. برای سیال انتقالدهنده حرارت: معادله پيوستگي

$$\nabla . \vec{V}_f = 0 \tag{1}$$

معادله مومنتوم

$$\frac{\partial \vec{V}_f}{\partial t} + \vec{V}_f (\nabla, \vec{V}_f) = \frac{1}{\rho_f} (-\nabla \rho_f + \mu_f \nabla^2 \vec{V}_f + \frac{2}{\rho_f})$$

معادله انرژی

$$\frac{\partial H_f}{\partial t} + \nabla \cdot \left(\vec{V} H_f \right) = \nabla \left(\frac{K_f}{\rho_f C_{p,f}} \nabla h_f \right) \qquad (3)$$

برای ماده تغییر فاز دهنده:

$$\nabla . \overline{V_{pcm}} = 0 \qquad \qquad (4)$$

معادله پیوستگی

$$\frac{\partial \overline{V_{pcm}}}{\partial t} + \overline{V_{pcm}} (\nabla \cdot \overline{V_{pcm}}) = \frac{1}{\rho_{pcm}} (-\nabla P_{pcm} + \frac{5}{2})$$

معادله مومنتوم

$$\frac{\partial H_{pcm}}{\partial t} + \nabla \cdot \left(\vec{V} H_{pcm} \right) = \nabla \left(\frac{K_{pcm}}{\rho_{pcm} C_{p, pcm}} \nabla I \right)^{(6)}$$

آنتالپی ماده تغییر فاز دهنده به صورت مجموع آنتالپی محسوس و آنتالپی نهان به ترتیب در روابـط 7 و 8 آورده شده است:

$$H_{pcm} = h_{pcm} + \Delta H \tag{7}$$

و

$$h_{pcm} = h_{ref} + \int_{T_{ref}}^{T} C_{p, pcm} dT \qquad (8)$$

در رابطه 8 ِظرفیت حـرارتی مقـدار ثـِابتی اسـت کـه میتواند از انتگرال خارج گُردد. مقدارگرمای نهان به صورت گرماِی نهان ماده تغییر فاز دهنده، L، در رابطه 9 محاسبه میگردد:

$$\Delta H = \lambda L \tag{9}$$



)

که ΔH می تواند در محدوده صفر(جامد) تا یک (مـایع) متغیر باشد. برای این منظور کسر حجمی ذوب از رابطـه 10 بدست می آید [11].

$$\lambda = \begin{vmatrix} \frac{\Delta H}{L} = 0 \\ \frac{\Delta H}{L} = 0 \\ \frac{\Delta H}{L} = 1 \\ \frac{\Delta H}{L} = T > T_{liq} \\ \frac{\Delta H}{L} = \frac{T - T_s}{T_{liq} - T_s} \\ T_s < T < T_{liq} \end{vmatrix}$$
(10)

که T_L و T_{Liq} دو انتهای محدوده ذوب ماده تغییر فـاز دهنده میباشند. همچنین در معادله 5ـ S اصطلاح میرایی قانون دارسی است که به معادله حرکت اضـافه میشـود تا انتقال حرارت همرفت را در معادله قراردهد.

$$\vec{S} = \frac{-(1-\lambda)^2}{\lambda^3 + \varepsilon} A_{mush} \vec{V}$$
(11)

ایت ناحیه خمیری است که در محدوده 10^4 تا A_{mush} A_{mush} تا 10^7 تغییر میکند. پارامتر ε مقدار بسیار اندکی است که 10^7 برای جلوگیری از تقسیم به صفر شدن کسـر معادلـه 11 تعیین شده است.

2-2 روش محاسباتی

در این مطالعـه از نـرم افـزار15 Fluent بـرای شبیهسازی سه بعدی موضوع مـورد نظـر اسـتفاده شـده است. برای کوپلینگ فشار- سـرعت از روش سـیمپل^۱ [1 0] و بـرای فشـار از روش پرسـتو² و بـرای مومنتـوم و انـرژی از روش کوئیک³ اسـتفاده شـده اسـت. همگـرایی معادلات بقـای جـرم و آشـفتگی و سـرعت در راسـتاهای مختصات کارتزین 10⁻⁵×5 و برای معادله انرژی 10⁻⁶ تعـیین شده است.

3-2 استقلال از شبکه

شکل 3 نشاندهنده نتایج حاصل از استقلال از شبکه برای هندسه مورد استفاده میباشد. همانگونه که مشاهده میگـردد از تعـداد مش 700000 بـه بعـد نتـایج خـروجی تغییرات چندانی نداشته و تعداد مش 700000 به عنـوان معیار برای ادامه محاسبات در نظـر گرفتـه شـده اسـت. همچنین بـرای شـبکهبندی از مش غـیریکنواخت اسـتفاده شده است. شـکل 4 نشـاندهنـده شـبکهبندی روی سـطح مبـدل و فین در نمونـه 5-Case میباشـد کـه بـه صـورت غیریکنواخت شبکهبندی شده است.



شکل 3 نتایج استقلال از شبکه **Fig 3.** Grid independence study



شکل 4 نمونه شبکهبندی مورد استفاده Fig 4. View of created mesh

4-2 اعتبارسنجی

نتایج آگنیم و همکاران [13] برای صحتسنجی کار انجامشده در این مقاله استفاده شده است. یک پوسته ذخیرهساز استوانهای که به صورت افقی ساخته شده است و ماده تغییر فاز دهنده درون آن قرار گرفته است. یک لوله مسی هممرکز با آن قرار گرفته است که به عنوان لوله انتقال حرارت در این سیستم عمل میکند. شکل 5 نشاندهنده مقایسه بین نتایج کار شبیهسازی حاضر و نتایج آگنیم و همکاران [13] است.



¹ SIMPLE

² PRESTO

³ QUICK



3rd National Conference on Computational and Experimental Mechanics, SRTTU, Tehran 4 March 2021

3- نتايج وبحث

1-3 تغیـیرات هندسـه فین بـر روی رونـد ذوب مـاده تغییر فاز دهنده

شکل 6 نشاندھندہ کانتور کسرمایع نسبت بـه زمـان بـرای کیسهـای مختلـف اسـت. مقـدار 1 بـرای کسـرمایع نشاندهنده حالت مایع کامل و مقدار صفر نشاندهنده فـاز جامـد کامـل اسـت. همانگونـه کـه مشـاهده میگـردد در تمامی کیسها در ابتـدای فراینـد ذوب لایـه نـازکی از مـایع اطـراف فینهـا تشـکیل شـده و هـدایت حـرارتی مکـانیزم عمده انتقال حرارت در در این زمانها میباشد. بـا گذشـت زمان به علت اثرات جابجایی حبرارتی لایه مـذاب بـه سمت نواحی بالایی پوسته گسترش یافتـه و نیمـه بـالایی مبدل ذوب بیشتری اتفاق میافتد. با ادامه روند این لایه به سمت نیمـه پـایین پوسـته گسـترش مییابـد. امـا بـه علت اثرات ضـعیف جابجـایی حـرارتی و نـیز فاصـله گـرفتن از لوله انتقال حرارت، روند ذوب کند شده و لایه ماده جامد در نواحی پایین پوسـته بـاقی میمانـد. در نهـایت بـه علت غالب شدن هدایت حرارتی در زمانهای انتهایی ماده جامد باقی مانِده به صورت لایهای ذوب خواهدِ شد.

همانگونه که در شکل 6 مشاهده میگردد تاثیر حضور فین بیشتر در نیمه پایینی پوسته است به گونهای کـه هـر چه نفوذ فین در نیمه پایین پوسته بیشتر باشد ذوب مـاده در آن ناحیه بیشتر گشته و سرعت ذوب افزایش پیـدا میـ کند. با توجه به فینهای بکار رفته مشاهده میگردد که فین بیضوی عمـودی بـه علت تحت تـاثیر قـرار دادن همزمـان نواحی بالا و پایین پوسـته اثـر بیشـتری بـر تسـرع فرآینـد ذوب و بهبود آن دارد.

تغییرات کسرمایع با توجه به زمـان را میتـوان بـه دو مرحله تقسیم کرد. در مرحله1 از 0 ثانیّه تـاً 600 ثانیـه، کسرهای مایع پِرای موارد فیندار به طور خطی افـزایش مییابد و تقریبا با هم همپوشانی دارنـد. این نتیجـه نشـان میدهد که هندسه فین عامـل اصـلی مـوثر در رونـد ذوب در مرحله اولیـه اسـت در مرحلـه 2 (بعـد از 600 ثانیـِه)، سرعت افزایش کسرمایع به تدریج کاهش مییابد و تـاثیر نفوذ فین بر تغییرات کسـرمایع بـه ویـژه بـرای Case-1 بـه طور قابل تـوجهی مشـاهده میشـود. در ابتـدای فراینـد، نواحي اطراف لوله سيال انتقال دهنده حـرارت بـه دليـل انتقال حرارت هدایت به طور یکنواخت ذوب میشوند. با پیشرفت روند، مکانیسم انتقال حـرارت همرفـتي تقـویت میشَـود کَـه یکنواخـتی را از بین مَیبـرد. در جـدول 3 مشاهده میشود 3-Case بیشترین درصد کـاهش در زمـان ذوب با توجه به حالت بدونفین را از خود نشان میدهد. 10 5 15 30 45 60





1-9 Fig 6. 2-D liquid fraction contour for different cases

> جدول 3 درصد کاهش زمان ذوب نور با ۱ میرون

		نسبت به Case-1		
نمونه	درصد حفظ	نمونه	درصد حفظ	
	: ماد:		: مار:	
Case-1	-	Case-6	48.9	
Case-2	50.37	Case-7	29.9	
Case-3	70.5	Case-8	43.1	
Case-4	56.7	Case-9	49.35	
Case-5	68.4			

وجـود فینهـا بـه گونـهای مـؤثر اسـت کـه پس از 15 دقیقـه از آغـاز فرآینـد، قسـمت بـالایی پوسـته در مـوارد افزایش یافتـه کـاملاً ذوب میشـود. کـه این قضـیه بـرای مورد بدونفین در 30 دقیقـه از ابتـدای ذوب شـدن مـاده تغییر فاز دهنده رخ میدهد شکل 7.







0 0.1 0.2 0.3 0.4 0.5 0.6 0.7 0.8 0.9 1 شکل 7 کانتور سه بعدی کسرمایع (الف) کیس بدون فین (ب) کیس دایره (ج) کیس بیضی عمودی Fig 7. Liquid fraction contour for three different cases (a) without fin (b) circle (c) vertical elliptic.

شکل 8 نشاندهنده نمودار کسـر ذوب بـرای کیسهـای مختلف در طول فرآیند ذوب است. همانگونه که مشاهده میگردد با نفوذ بیشتر فین بـه ناحیـه تحتـانی پوسـته رونـد ذوب تسریع پیدا کرده و کیسهـای شـماره 3 و 5 کمـترین زمـان ذوب را دارنـد. مطـابق توضـیحات ارائـه شـده در شکل 7 هر چه فین بکار رفته در نیمه پایین پوسته بیشـتر باشد در زمانهای انتهایی فرآیند کـه اثـر جابجـایی طـبیعی کـاهش پیـدا میکنـد حضـور فین در این ناحیـه مکـانیزم جابجایی طبیعی را تقویت کرده و همزمان بـا اثـر هـدایت حرارتی موجب تسریع فرآنید ذوب در زمانهای انتهایی می-گردد.



با مقایسـه منحـنی کسـرمایع بـرای مبـدل حـرارتی بدونفین و مـواردی کـه بـا فین تقـویت میشـود میتـوان دریافت در اوایل فرآیند ذوب که مربوط به تغییر فاز ماده تغییر فاز دهنده واقـع در نیمـه فوقـانی اسـت رونـد ذوب برای مورد بدونفین و موارد با فین یکسان نیست. با این وجود وقـتی رونـد پیشـرفت میکنـد سـرعت ذوب بهبـود بخشـیده میشـود. همـانطور کـه در شـکل 9 مشـاهده میشـود رونـد ذوب پس از لحظهای نسـبت بـه مـورد بدونفین سرعت بخشیده میشود.



شکل 10 مقدار افزایش گرما نسبت بـه زمـان بـرای تمام لولههای فیندار و بدونفین نشان میدهد. همانگونه که مشاهده میگردد در ابتدای فرآیند در تمـامی کیسهـا دمـا اطـراف فینهـا در حـال افـزایش میباشـد و این افـزایش در قسـمت بـالایی فینهـا مشـهودتر اسـت. بـا گذشت زمان لایه مـذاب طبـق گفتههـای قبـل بـه سـمت ناحیه بالای پوسته گسترش مییابد که افزایش دما سـبب زوب بیشتر ماده تغییر فـاز دهنـده میشـود بـا ادامـه این روند بعـد از ذوب کامـل مـاده تغییر فـاز دهنـده در نیمـه بالایی، گرما به سمت پایین گسترش مییابد.

همانگونه که در شکل 7 مشاهده گردید تـاثیر حضـور فین بیشتر در نیمه پایینی پوسته است به گونهای کـه هـر چه نفوذ فین در نیمه پایین پوسته بیشتر باشد دمای مـاده در آن ناحیه بیشتر است. بـا توجـه بـه فینهـای بکـار رفتـه مشاهده میگـردد کـه فین بیضـوی عمـودی بـه علت تحت مشاهده میگـردد کـه فین بیضـوی عمـودی بـه علت تحت تاثیر قرار دادن همزمـان نـواحی بـالا و پـایین پوسـته اثـر بیشتری بر سرعت افزایش دمای ماده تغیـیر فـاز دهنـده داشته است.





شکل 10 کانتور دما برای کیسهای مختلف Fig 10. Temperature contour for different cases گرمایی که توسط سیال انتقال دهنده حرارت به لولـه داده شـده در ابتـدای فراینـد بیشـتر بـوده اسـت و سـبب ذوب بیشتر ماده تغییر فاز دهنده در قسـمتهای ابتـدایی مبِّدل پوستِه و لوله شَده اُست. بـا گَذشـت زمـان انتقـال حرارت بیشتر از سیال به لولـه منتقـل میگـردد و سـبب ذوب کامل ماده تغییر فاز دهنـده در نـاحیه بـالایی پوسـته میگـردد. همانگونـه کـه مشـاهده میگـردد بـرای مـوارد فیندار، هر چه فین نفوذ بیشتری در پوسته داشـته باشـد سبب افزایش انتقال حرارت بیشتر به ان ناحیه میگردد. در مواردی که فین در بالا و پایین به صورت متقارن قـرار دارد افزایش دمای بیشتری را نسبت به مـواردی کـه فین متقارن نیست شاهد هستیم. در فینهای متقارن اگر فین به اعماق بیشتری از مـاده تغیـیر فـاز دهنـده نفـوذ کـرده باشد نسبت به زمانی که نفوذ در اعماق مـاده تغیـَیر فـّاز دهنــده صــورت نگرفتــه ســبب افــزایش دمــای بیشــتر مىشود، شكل 11.



(الف)





3rd National Conference on Computational and Experimental Mechanics, SRTTU, Tehran 4 March 2021



شکل 11 کانتور دما در حالت سه بعدی (الف) بدون فین (ب) دایره (ج) بیضی عمودی Fig 11. Temperature contour for three different cases (a) without fin (b) circle (c) vertical elliptic.

2-3 تغییرات ارتفاع فین بر روی روند ذوب ماده تغییر فاز دهنده

ارتفاع فینها به عنوان یک تکنیک مؤثر در جستجوی تقـویت عملکـرد حـرارتی سیسـتم مـورد اسـتفاده قـرار گرفتـه اسـت. بـه دلایـل اقتصـادی و همچـنین در مـورد ساخت و ساز، ارتفاع فینها بایـد بـا دقت ارزیـابی شـود. شکل 12 مقایسه کسرمایع PCM را برای موارد مختلـف ارتفاع فین نشان میدهد که در این بررسی طول فین به عنوان پارامتر هندسی درتعداد 8 فین و ضخامت 1.5 mm مورد بررسی قرارگرفتهاند. اما زمـان مـورد اسـتفاده در فینهای با طول بیشتر به طور قابل توجهی کمـتر است. این امر عمدتاً به این دلیل است که با افزایش طـول فین به انتقال حرارت از لوله حامل سیال گرم که توسط فین به انتقال حرارت از لوله حامل سیال گرم که توسط فین به اعماق پوسته منتقل میشود، افزایش یافته است.





3rd National Conference on Computational and Experimental Mechanics, SRTTU, Tehran 4 March 2021

> می شود که این امر به دلیل افزایش عمق نفـوذ حـرارتی به ماده تغییر فاز دهنده است.



شکل 13 کسرمایع در برابر زمان برای 3-Case و کیسهای با ارتفاع متفاوت Fig 13. Effect of fin height on liquid fraction for case-3

بنـابراین، بـرای ارتفاعـات فین در نظـر گرفتـه شـده، مشاهده میگردد که زمان ذوب با افزایش ارتفـاع فین بـه صـورت یکنـواخت کـاهش مییابـد. افـزایش ارتفـاع فین منجر به افزایش انتقال حـرارت شـده و از این رو سـبب افـزایش در سـرعت گرمـایش مـاده تغیـیر فـاز دهنـده میگردد.

3-3 تغییرات تعداد فین بر روی روند ذوب مـاده تغیـیر فاز دهنده

مطالعات قبلی نشان دادهاند که میتوان با افزودن فینها فرآیند ذوب را بـه طـور قابـل ملاحظهای افـزایش داد و با درگیر شدن فینهای بیشتر روند ذوب را افـزایش داد. به منظور بهینهسازی فرآیند ذخیره انـرژی، یعـنی بـه حداکثر رساندن انتقـال حـرارت، بایـد بـه تعـداد فینهـای اضافه شده به یک لوله انتقـال حـرارت واحـد پاسـخ داده شود. از نظر مهندسی افزایش فین برای صـرفهجویی در انرژی اهمیت دارد. در این بخش، عملکرد ذوب واحـدهای مبدل با آرایشهای مختلف براساس تعـداد مختلـف فین (8,10,12,14)

شــكل 14 پیشـرفت زمـانی كسـرمایع را در تعـداد فینهای مختلف نشـان میدهـد. مشـاهده میگـردد كـه بـا افزایش تعداد فین، زمان ذوب در كلیه آرایشهای فین رو به كـاهش اسـت. این امـر بـه این دلیـل اسـت كـه تعـداد فینهای بیشـتر بـاعث انتقـال حـرارت ناحیـه بزرگـتر بین فینها و ماده تغییر فاز دهنده میشود. وقتی تعداد فینها از 8 به 14 افزایش مییابد، مدت زمان ذوب كامل مـاده تغییر فاز دهنده برای موارد با فینهای بـه تعـداد 10 فین، 12 فین و 14 فین بــــه تـــرتیب 11.1% و 18.6% و 24.9% نسبت به حالت اولیـه كـاهش مییابد. نتیجـه بـه این معنی است كه افزایش ذوب با افزایش تعداد فینهـا رابطه مستقیم دارد.



0 0.1 0.2 0.3 0.4 0.5 0.6 0.7 0.8 0.9 1 (ف) شكل 14 كانتور كسرمايع نسبت به زمان براى كيس (الف) 8 فين (ب) 01فين (ج) 12فين (د) 14 فين Fig 14. Liquid fraction contour for (a) 8 fins (b) 10 fins (c) 12 fins (d) 14 fins



Ettouney HM, Alatiqi I, Al-Sahali M, Al-Ali SA. Heat 6. transfer enhancement by metal screens and metal spheres in phase change energy storage systems. Renewable Energy. 2004;29(6):841-60. Seeniraj R, Velraj R, Narasimhan NL. Thermal analysis of a 7. finned-tube LHTS module for a solar dynamic power system. Heat and mass transfer. 2002;38(4):409-17.

Dhaidan NS, Khodadadi J, Al-Hattab TA, Al-Mashat SM. Experimental and numerical investigation of melting of NePCM inside an annular container under a constant heat flux including the effect of eccentricity. International Journal of Heat and Mass Transfer. 2013;67:455-68.

Jourabian M, Farhadi M, Darzi AAR. Outward melting of 9. ice enhanced by Cu nanoparticles inside cylindrical horizontal annulus: Lattice Boltzmann approach. Applied Mathematical Modelling. 2013;37(20-21):8813-25.

Patankar S. Numerical heat transfer and fluid flow: Taylor 10. & Francis; 2018.

11. Voller VR, Prakash C. A fixed grid numerical modelling methodology for convection-diffusion mushy region phase-change problems. International journal of heat and mass transfer. 1987;30(8):1709-19.

Rahimi M, Ranjbar A, Ganji D, Sedighi K, Hosseini M, 12 Bahrampoury R. Analysis of geometrical and operational parameters of PCM in a fin and tube heat exchanger. International Communications in Heat and Mass Transfer. 2014;53:109-15.

Agyenim F, Eames P, Smyth M. A comparison of heat 13. transfer enhancement in a medium temperature thermal energy storage heat exchanger using fins. Solar Energy. 2009;83(9):1509-20.



نتيجهگيرى -4

بهبود عملکرد حرارتی سیسـتم ذخـیره انـرژی گرمـای نهان پوسته و لولهای به کمک فینهای حُلقـوی با سَـطح مُقطعهاًی مختلف به صورت عددی بررسـی شـده اسـت. پارامترهای فین نظـیر سـطح مقطـع، ارتفـاع و تعـداد بـه ُعنوان متغیرهـآی طـراحی بـّرای بهبـود عملکّـرد حـرارتی واحد مورد مطالعه قرار گرفتند. بر اساس نتایج شـبیهش-سازی میتوان دریافت:

- هر چه نفـوذ فین بـه نیمـه پـایین مبـدل بیشـتر باشـد جابجایی طّبیعیّ کـه مکـانیزم غّالب انتقـال حَـرارت است تقویت شده و زمان ذوب بهود پیدا خواهد کرد.
- در بین سطح مقطعهای مختلف فین، بیضـی عمـودی به واسطه تقـویت ذوب در نیمـه پایینی مبـدل زمـان ذوب به طور قابل توجهی کاهش پیدا میکند. افـزایش ارتفـاع فین بـاعث کـاهش زمـان ذوب در حدود 23% میگردد.
- همچنین افزایش تعداد فین به واسطه افزایش ناحیـه ذوب باّعث كَاهشَ 25% زَمان ذوب ميگردد.

Agyenim F, Hewitt N, Eames P, Smyth M. A review of 1. materials, heat transfer and phase change problem formulation for latent heat thermal energy storage systems (LHTESS). Renewable and sustainable energy reviews. 2010;14(2):615-28.

Zalba B, Marin JM, Cabeza LF, Mehling H. Review on 2 thermal energy storage with phase change: materials, heat transfer analysis and applications. Applied thermal engineering. 2003;23(3):251-83.

Hosseini M, Rahimi M, Bahrampoury R. Experimental and 3. computational evolution of a shell and tube heat exchanger as a PCM thermal storage system. International Communications in Heat and Mass Transfer. 2014;50:128-36.

Hosseini M, Ranjbar A, Sedighi K, Rahimi M. A combined 4. experimental and computational study on the melting behavior of a medium temperature phase change storage material inside shell and tube heat exchanger. International Communications in Heat and Mass Transfer. 2012;39(9):1416-24.

Ranjbar AA, Kashani S, Hosseinizadeh SF, Ghanbarpour M. Numerical heat transfer studies of a latent heat storage system containing nano-enhanced phase change material. Thermal Science. 2011;15(1):169-81.