

تجزیه و تحلیل تولید آنتروپی در فرآیند انتقال حرارت به جویان توسعه

یافته آرام با سیال لزج تراکم ناپذیر درون لوله با دیواره دما ثابت*

(یادداشت پژوهشی)

جواد ابوالفضلی اصفهانی^(۱) فرشاد باعذرار^(۲)

چکیده اکثر فرایندهایی که به نحوی با انتقال حرارت جابجاگی سروکار دارند، در معرض دو افت اجتناب ناپذیر اصطکاکی و حرارتی می‌باشند. با بکارگیری قانون دوم ترمودینامیک می‌توان میزان تولید آنتروپی و این افتهای اجتناب ناپذیر را کمینه کرد. در این مقاله با انتخاب پارامتر تولید آنتروپی بدون بعد به عنوان معیار ارزیابی و با دیدی کاربردی میزان تولید آنتروپی مورد بررسی قرار گرفته است. تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد گرمایی و اصطکاکی و همچنین تولید آنتروپی بدون بعد کل بر حسب طول لوله در قطرها و سرعت‌های مختلف برای سیالی با لزجت بالا (گلیسرین) مورد بررسی قرار گرفته است. همچنین میزان تولید آنتروپی در دبی ثابت بازای سرعت‌ها و قطرهای مختلف ارائه شده است و ارتباط بهینه‌ای بین طول، قطر لوله و سرعت سیال بدست آمده است. واژه‌های کلیدی انتقال حرارت، تولید آنتروپی، طول بهینه، افت اصطکاکی، افت حرارتی

Entropy Generation Analysis of Convective Heat Transfer

Through Fully Developed, Laminar, Viscous Flow With a Duct

Subjected to Constant Wall Temperature

J. Abolfazli Esfahani

Farshad Baghdar

Abstract Most convective heat transfer process are characterized by two types of losses, namely: Losses due to fluid friction and those due to heat transfer across a finite temperature difference. Second law analysis seeks to minimize this loss by keeping the entropy generated to the minimum. A dimensionless entropy generation is used to evaluate this. The variation of entropy generation due to friction and heat transfer, and those of total entropy generation are studied along the duct as well as varying the diameter of pipe and velocity of fluid. The fluid under consideration has high viscosity (glycerol). Also, the variation of entropy generation, for fixed mass flux, due to velocity of fluid and diameter of pipe is studied, and optimum relation among length, diameter, and velocity are obtained.

Key Words Heat Transfer, Entropy Generation, Optimum Length, Friction Loss, Heat Loss.

* نسخه اولیه مقاله در تاریخ ۱۱/۹/۸۰ و نسخه نهایی آن در تاریخ ۱۱/۹/۸۰ به دفتر نشریه رسیده است.

۱- استادیار گروه مکانیک، دانشکده مهندسی، دانشگاه فردوسی "مشهد"

۲- کارشناس ارشد مکانیک، دانشکده مهندسی، دانشگاه فردوسی "مشهد"

مقدمه

تغییر فاز جریان در اطراف لوله یک مبدل حرارتی مشاهده کرد. تجزیه و تحلیل انتقال حرارتی ترمودینامیکی داخل لوله دما ثابت رانگ و مخارجی (Nag, Makherjee) [8] در سال ۱۹۸۷ به صورت تحلیلی انجام دادند. آنها با فرض اختلاف دمای ناچیز بین دیواره و ورودی لوله، پارامتر بدون بعدی از اختلاف دمای ورودی سیال و دمای دیواره لوله به نام عبارت وظیفه (duty parameter) تعریف کردند. ضمناً تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد، بخش بر عبارت وظیفه را بر حسب تغییرات پارامتر بدون بعد دمایی نمایش دادند و کمینه‌هایی بر حسب دمای ورودی ارائه کردند. همچنین میزان انتقال حرارت به توان پمپی را بر حسب پارامتر وظیفه رسم کردند و به نقاط بهینه‌ای دست یافتند. چون مخرج کسرتابع مورد بررسی آنها یعنی عبارت وظیفه، خود تابعی از پارامتر بدون بعد دمایی می‌باشد، نقاط بهینه که در نمودارهای آنها بدست آمده نمی‌تواند بیانگر نقطه بهینه طرح باشد.

ساهین (Sahin) تولید آنتروپی در جریان لرج آرام داخل یک لوله دما ثابت را مجدداً مورد بررسی قرار داده است [9]. او نشان داده که یک اندازه بهینه مبدل و یا دمای ورودی سیال وجود دارد که نسبت تولید آنتروپی بدون بعد، میزان کمتری نسبت به حالت لزجت ثابت پیدا خواهد کرد. ساهین در ادامه کارشن [10]، اثرات واپستگی لزجت با دما بر تولید آنتروپی را در فرآیند گرمایش جریان مغذی با دیواره دما ثابت نشان داده است. در این مقاله بیشتر برروی پارامتر بدون بعد نسبت تولید آنتروپی به انتقال حرارت تکیه گردیده و نشان داده شده است که این پارامتر بدون بعد نسبت به پارامتر بدون بعد St1/D کمینه دارد. St بیانگر عدد استنتون می‌باشد.

در کار حاضر، میزان تولید آنتروپی بدون بعد (نسبت تولید آنتروپی به انتقال حرارت) بر حسب طول لوله برای قطرها و سرعت‌های مختلف مورد بررسی قرار

امروزه با افزایش اگاهی از محدودیت منابع انرژی و همچنین افزایش تقاضای مصرف انرژی از یک طرف و وجود اتلاف انرژی قابل ملاحظه در سیستم‌های حرارتی از طرف دیگر، جوامع علمی را بر آن داشته است تا با بررسی سیستم‌های انرژی، در پی راهکاری برای کاهش اتلاف انرژی از این سیستم‌ها باشند. یکی از روش‌هایی که در مورد سیستم‌های انرژی به طور گسترده بکار برده می‌شود، بررسی سیستم‌ها از دیدگاه قانون دوم ترمودینامیک و سعی بر کاهش میزان بازگشت ناپذیری آنها می‌باشد. بازگشت ناپذیری عاملی است که باعث افزایش کار هدر رفته (work loss) و کاهش کار مفید (useful work) و پتانسیل انجام کار سیستم می‌شود. از آنجاکه میزان تولید آنتروپی بیانگر میزان بازگشت ناپذیری سیستم می‌باشد، بوسیله اعمال قانون دوم ترمودینامیک بر روی سیستم‌ها می‌توان با کمینه کردن تولید آنتروپی، افتهای اصطکاکی و حرارتی را به حداقل رساند [1]. اکثر فرآیندهای انتقال حرارت جابجایی شامل دونوع بازگشت ناپذیری می‌شوند [2]، یکی در ارتباط با ترم اصطکاکی و تلفات لزجتی سیال و دیگری متناسب با میزان انتقال حرارت بواسطه یک اختلاف دمای محدود می‌باشد.

بیجان (A.Bejan)، خط‌مسی آنالیز قانون دوم ترمودینامیک را در طراحی سیستم‌های حرارتی به طور دقیق بیان کرده [3-6] و گام‌های اصلی در زمینه بررسی تولید آنتروپی در سیستم‌های عملی را نیز بطور واضح مدون نموده است. او در یکی از آخرین آثارش بطور اجمالی بر کارهای انجام شده در زمینه تولید آنتروپی در سیستم‌های انرژی مسروقی کرده است و می‌توان آن را دائره‌المعارفی در این زمینه دانست [7]. انتقال حرارت از لوله دما ثابت را می‌توان در شرایط

دماه شدیدتری وجود دارد.
میزان تولید آنتروپی در داخل حجم کنترل شکل (۱) را می‌توان به صورت زیر نوشت [۱,۲]:

$$d\dot{S}_{gen} = \dot{m}ds - \frac{\delta Q}{T_w} \quad (4)$$

برای سیال تراکم‌ناپذیر تعریف آنتروپی به صورت زیر است [۱,۲]:

$$ds = \frac{C_p dT}{T} - \frac{dp}{\rho T} \quad (5)$$

از جایگذاری تعریف آنتروپی معادله (۵) و میزان تبادل حرارت معادله (۱) در میزان تولید آنتروپی معادله (۴)، رابطه زیر نتیجه خواهد شد:

$$d\dot{S}_{gen} = \dot{m}C_p \left(\frac{T_w - T}{TT_w} dT - \frac{1}{\rho C_p T} dp \right) \quad (6)$$

که افت فشار در معادله (۶) بوسیله رابطه زیر بیان می‌شود [۱۲]:

$$dp = -\frac{f \bar{U}^\gamma}{2D} dx \quad (7)$$

که f شاخص اصطکاکی می‌باشد.

با جایگذاری معادلات (۷) و (۳) در معادله (۶) و انتگرال‌گیری در طول لوله، آنتروپی تولیدی کل به صورت زیر بدست می‌آید:

$$\dot{S}_{gen} = \dot{m}C_p \left\{ \ln \left(\frac{1-\tau e^{\frac{f}{2D}x}}{1-\tau} \right) - \tau (1-e^{\frac{f}{2D}x}) + \frac{1}{\rho} \frac{\bar{U}^\gamma}{h} \frac{x}{T_w} \right\}$$

$$\ln \left(\frac{e^{\frac{f}{2D}x}-\tau}{1-\tau} \right) \quad (8)$$

گرفته و ارتباط بهینه بین طول، قطر و سرعت لوله تعزیز و تحلیل شده است.

تولید آنتروپی

یک کانال با مقطع ثابت به قطر D ، طول L و دماه ثابت T_w را در نظر بگیرید. سیال با دمای جرمی \dot{m} و دمای ورودی T_i وارد لوله می‌شود. انتقال حرارت به توده سیال با ضریب انتقال حرارت جابجایی h صورت می‌گیرد. با توجه به فرض توسعه یافته بودن جریان و ثابت بودن کلیه خواص در طول لوله، مقدار h ثابت است. بنا بر قانون بقای انرژی [۱۱]، نرخ انتقال حرارت به سیال داخل حجم کنترل در دو جهت شعاعی و طولی باید برابر باشند.

$$\delta Q = \dot{m} C_p dT = \bar{h} \pi D (T_w - T) dx \quad (1)$$

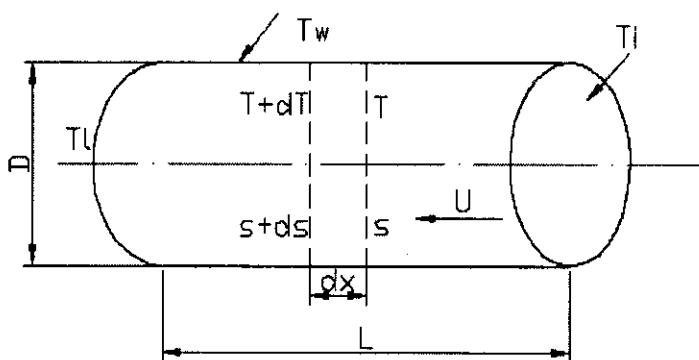
که

$$\dot{m} = \rho \bar{U} \frac{\pi D^2}{4} \quad (2)$$

با انتگرال‌گیری از معادله (۱)، تغییرات دماه توده سیال در طول لوله به صورت زیر بدست می‌آید:

$$T = T_w - (T_w - T_i) \exp \left(-\frac{4 \bar{h}}{\rho U D C_p} x \right) \quad (3)$$

که نشان می‌دهد تغییرات دما در طول لوله به طور نمایی به دماه دیواره نزدیک می‌شود و در ابتدای لوله تغییرات



شکل ۱ نمای کلی انتقال حرارت در لوله دما ثابت

جریان آرام کاملاً توسعه یافته در طول یک لوله با فرض خواص ثابت به صورت زیر می‌باشد:

$$f = \frac{64}{Re}, \quad Re = \frac{\rho \bar{U} D}{\mu}, \quad Nu = \frac{3/66}{(16)}$$

بحث و نتیجه‌گیری

بررسی‌هایی که در ادامه آمده برای داده‌های جدول (۱) می‌باشد که خواص فیزیکی گلیسیرین است. در این بررسی مقادیر سرعت و قطر ارائه شده در جدول (۱) به عنوان مبنای مقایسه انتخاب شده و تغییرات آنها مورد تجزیه و تحلیل قرار خواهد گرفت. شکل (۲) تغییرات Ψ را بر حسب طول نمایش می‌دهد. همانطور که مشاهده می‌شود Ψ_{total} کمینه دارد و این بدان معناست که برای جریانی با دبی مشخص (قطر و سرعت مشخص)، دمای ورودی مشخص T_i و دمای دیواره مشخص T_w یک طول بهینه وجود دارد که در آن نسبت تولید آنتروپی کل به انتقال حرارت کمینه می‌باشد. در شرایط مشخص شکل (۲)، این طول بهینه 40 m متر می‌باشد.

جدول ۱ شرایط فیزیکی مبنای مقایسه [۹]

C_p	(J/kg k)	۲۴۲۸/۰۰۰۰
K	(w/m k)	۰/۲۶۴۰
P	(kg/m³)	۱۲۶۰/۰۰۰۰
μ	(Ns/m)	۱/۴۸۰۰
T_i	(k)	۲۹۳/۰۰۰۰
T_w	(k)	۳۷۳/۰۰۰۰
U	(m/s)	۰/۵۰۰۰
D	(m)	۰/۰۲۵۴

همانطور که مشاهده می‌شود Ψ_{th} و Ψ_{Fr} در نقطه‌ای با یکدیگر تلاقی می‌کنند. این موضوع بیانگر این مطلب است که میزان Ψ_{th} و Ψ_{Fr} در این نقطه برابر می‌باشند. در سمت راست این نقطه تلاقی Ψ_{Fr} و در سمت چپ این

$$\tau = \frac{T_w - T_i}{T_w} \quad \& \quad a = \frac{\bar{h}}{\rho \bar{U} D C_p} \quad (9)$$

نرخ انتقال حرارت کل به سیال برابر است با

$$\dot{Q} = \dot{m} C_p (T_1 - T_i) \quad (10)$$

که با جایگذاری معادله (۳) در آن راسته زیر بدست می‌آید:

$$\dot{Q} = \dot{m} C_p (T_1 - T_i) (1 - e^{-\Psi al}) \quad (11)$$

در اکثر کاربردها، میزان انتقال حرارت و افزایش آن به عنوان یک پارامتر هدف در طراحی سیستم‌های حرارتی مدنظر می‌باشد و از طرفی برای افزایش پتانسیل کارمکید میزان تولید آنتروپی باید کاهش یابد. بدین ترتیب با تعریف پارامتر بدون بعد Ψ به صورت زیر [۹]

$$\Psi = \frac{S_{gen}}{\dot{Q}/(T_w - T_i)} \quad (12)$$

میزان پارامتر Ψ باید به کمترین مقدار خود برسد. در نتیجه پارامتر تولید آنتروپی بدون بعد اهمیت ویژه می‌یابد. معادله تولید آنتروپی کل را می‌توان به صورت زیر بازنویسی کرد:

$$\Psi = (1 - e^{-\Psi al})^{-1} \left\{ \ln \left(\frac{1 - \tau e^{-\Psi al}}{1 - \tau} \right) - \tau (1 - e^{-\Psi al}) + \frac{1/f \bar{U}^3}{\Lambda \bar{h} T_w} \ln \left(\frac{e^{-\Psi al} - \tau}{1 - \tau} \right) \right\} \quad (13)$$

میزان تولید آنتروپی بدون بعد را می‌توان به دو بخش آنتروپی حرارتی و اصطکاکی بیان کرد.

$$\Psi_{th} = (1 - e^{-\Psi al})^{-1} \times \ln \left(\frac{1 - \tau e^{-\Psi al}}{1 - \tau} \right) - \tau \quad (14)$$

$$\Psi_{Fr} = \frac{1/f \bar{U}^3}{\Lambda \bar{h} T_w} \times (1 - e^{-\Psi al})^{-1} \times \ln \left(\frac{e^{-\Psi al} - \tau}{1 - \tau} \right) \quad (15)$$

مقدار ضریب اصطکاک و ضریب انتقال حرارت برای

برای قطرهای مختلف را نمایش می‌دهد. همانطور که مشاهده می‌شود با افزایش قطر، مقدار Ψ_{Fr} کاهش می‌یابد. علت آنرا با شرایط فیزیکی و معادلات حاکم اینگونه می‌توان توجیه کرد که تولید آنتروپی متناسب با افت فشار و افت فشار متناسب با سرعت و عکس مجدد قطر می‌باشد ($\frac{\bar{U}}{D} \propto \frac{dp}{dx} \propto S_{gen}$). بنابراین در سرعت ثابت، با افزایش قطر، تولید آنتروپی (S_{gen}) کاهش یافته که بالطبع مقدار Ψ_{Fr} کاهش خواهد یافت. از طرف دیگر، با افزایش قطر چون سطح انتقال حرارت افزایش یافته، میزان انتقال حرارت ($q=h \cdot A \cdot dT$) افزایش می‌یابد یعنی مخرج کسر Ψ_{Fr} افزایش یافته که در نتیجه مجدداً کل کسر $\frac{S}{Q/(T_w - T_i)}$ = Ψ کاهش خواهد یافت.

نکته دیگری که در این نمودار مشاهده می‌شود این است که همه منحنی‌ها از یک نقطه ثابت خاص شروع می‌شوند. اگر عبارت Ψ_{Fr} به سمت طول صفر میل کند، مقدار آن برابر خواهد شد با:

$$\Psi_{Fr} = \frac{\lambda \mu \bar{U}}{NukT_i} \quad (21)$$

که هیچ وابستگی به قطر نداشته و عدد ثابتی را نمایش می‌دهد. همچنین با کمی دقت در منحنی‌ها دیده می‌شود که منحنی‌ها بعد از یک طول معینی دارای شیب ثابت هستند، که این موضوع از معادلات نیز قابل درک است.

$$\left. \frac{\partial \Psi}{\partial l} \right|_{l \rightarrow \infty} = \frac{32 \mu \bar{U}}{\rho C_p D^3 T_w} \quad (22)$$

بنابراین در یک سرعت ثابت، شیب منحنی‌ها متناسب با $1/D^3$ می‌باشد. ضمناً شیب نمودارها در محدوده $\theta/\pi/2 < \theta < \pi/2$ بوده، که در قطرهای خیلی کم $\frac{1}{D^2}$ مقدار شیب $\theta = \pi/2$ ، و در قطرهای خیلی زیاد $\theta = 0$ مقدار شیب $\theta = 0$ می‌باشد. درنتیجه، در مسایل کاربردی مناسب است که حتی المقدور شیب منحنی کاهش داده

نقطه، Ψ_{th} غالب می‌باشد. نکته دیگری که در شکل (۲) مشاهده می‌شود این است که در طول‌های زیاد (تقریباً پس از نقطه تلاقی Ψ_{th} و Ψ_{Fr}) تغییرات Ψ_{total} برحسب طول به صورت خطی است. این شیب برابر شیب Ψ_{Fr} می‌باشد، زیرا که Ψ_{th} به مقدار ثابتی میل کرده است. این نکته از معادلات حاکم نیز قابل درک است، چون مقدار شیب Ψ_{total} در طول به سمت بینهایت خواهد شد که مستقل از طول بوده و بیانگر یک شیب ثابت است.

$$\left. \frac{\partial \Psi}{\partial l} \right|_{l \rightarrow \infty} = \frac{32 \mu \bar{U}}{\rho C_p D^3 T_w} \quad (17)$$

اثر قطر در سرعت ثابت. شکل (۳)، تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد گرمایی، (Ψ_{th}) برحسب طول در یک سرعت ثابت و برای قطرهای مختلف را نمایش می‌دهد. همانطور که مشاهده می‌شود در یک طول معین، مقادیر Ψ_{th} با افزایش قطر افزایش می‌یابند و در قطرهای کم، Ψ_{th} خیلی سریعتر به مقدار حدی خود میل می‌کند. از طرفی منحنی‌ها همه از یک نقطه در ابتدای لوله = ۰ شروع می‌شوند. مقدار Ψ_{total} در حد طول به سمت صفر و به صورت زیر بدست می‌آید:

$$\Psi_{th} = \frac{\tau}{1 - \tau} \quad (18)$$

که هیچ وابستگی به قطر ندارد. همچنین همه منحنی‌ها در طول بی‌نهایت به سمت یک مقدار ثابت میل می‌کنند این مقدار ثابت برابر است با:

$$\Psi_{th} \Big|_{l \rightarrow \infty} = 0 \quad (19)$$

ضمناً دیده می‌شود که اگر T_i به سمت T_w میل کند، $\Psi_{th} \Big|_{l \rightarrow \infty} \rightarrow 0$

این امر بخاطر از بین رفتن عامل بوجود آورنده تولید آنتروپی گرمایی (انتقال حرارت) می‌باشد.

شکل (۴)، تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد اصطکاکی (Ψ_{fr})، برحسب طول در یک سرعت ثابت و

همانطور که در شکل مشاهده می‌شود کمینه مقدار تولید آنتروپی به قطر بستگی نداشته و مقدار آن حدود ۰/۰۵۱ است. همچنین میزان تولید آنتروپی منحنی‌ها تنقطه کمینه محدود است، در صورتی که بعد از نقطه کمینه، منحنی‌ها حالت صعودی با شیب ثابت پیدا می‌کنند بنابراین نقطه طراحی باید حتی امکان در همسایگی نقطه کمینه باشد.

اثر سرعت در قطر ثابت. شکل (۶) تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد حرارتی (Ψ) بر حسب طول در قطر ثابت برای سرعت‌های مختلف را نمایش می‌دهد. همانطور که مشاهده می‌شود رفتار منحنی‌ها شبیه منحنی‌های نمودار (۳)، از یک نقطه ثابت شروع و به یک مقدار ثابت در پینهایت میل می‌کنند که مانند شکل (۳)، نقطه شروع در $\frac{L}{2}$ و مقداری که منحنی‌ها در طول‌های زیادتر به آن میل می‌کنند برابر $(\frac{1}{2} \ln(\frac{L}{2}))$ می‌باشد. با دقت در منحنی‌ها مشاهده می‌شود که با افزایش سرعت، میزان تولید آنتروپی بدون بعد حرارتی (Ψ_{fr}) افزایش یافته و از شدت میل به مقدار حدی منحنی‌ها کاسته می‌شود. به عبارت دیگر با افزایش سرعت، جریان خود را دیرتر و در طول‌های بلندتر به حالت پایدار و یکنواخت می‌رساند.

شکل (۷)، تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد اصطکاکی (Ψ_{fr}) بر حسب طول در قطر ثابت (d=۰/۰۲۵۴m) و سرعت‌های مختلف را نمایش می‌دهد. همانطور که مشاهده می‌شود، با افزایش سرعت مقدار Ψ_{fr} افزایش می‌یابد. علت آنرا می‌توان اینگونه توجیه کرد که چون تولید آنتروپی متناسب با افت فشار، و افت فشار متناسب با سرعت و عکس محدود قطر می‌باشد. ($\frac{dp}{dx} \propto \frac{1}{D}$ ، بنابراین در قطر ثابت با افزایش سرعت تولید آنتروپی (\dot{S}_{gen}) افزایش می‌یابد،

شود و از قطرهای بزرگتر استفاده گردد).

شکل (۵)، تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد کل (Ψ_{total}) بر حسب طول در سرعت ثابت ($U = ۰/۰۵m/s$) و در قطرهای مختلف را نمایش می‌دهد. همانطور که در شکل مشاهده می‌شود، با افزایش قطر در سرعت ثابت، شیب منحنی‌ها کمتر می‌شود. این کاهش شیب بعد از نقطه بهینه متناسب با $1/D^2$ می‌باشد، زیرا که شیب منحنی اصطکاکی برابر است. یعنی:

$$\frac{\partial \Psi_{total}}{\partial L} \Big|_{L \rightarrow \infty} = \frac{224 \bar{U}}{\rho C_p D^2 T_w} \quad (23)$$

نقاط کمینه منحنی‌ها به خاطر رفتار متفاوت Ψ_{th} و Ψ_{fr} می‌باشد، Ψ_{th} رفتاری نزولی و Ψ_{fr} رفتاری صعودی دارد. همانطور که دیده می‌شود منحنی‌ها در ابتدای لوله، $L=0$ ، همه از یک نقطه ثابت شروع می‌شوند. اگر عبارت Ψ_{total} به سمت صفر میل کند، عبارت زیر بدست می‌آید، که تابعی از قطر نمی‌باشد.

$$\Psi_{total} = \frac{\tau^2}{1-\tau^2} + \frac{8\mu \bar{U}^2}{NukT_i} \quad (24)$$

طول‌های بهینه به ازاء قطرهای مختلف در جدول (۲) آورده شده است. نکته جالب توجه این است که نسبت قطر به طول بهینه، تقریباً مقدار ثابت $D/L_{opt} \approx 1/6 \mu m$ می‌باشد.

جدول ۲ طول بهینه به ازاء قطرهای مختلف

L(m)	D(m)
۰/۰۱۹۰۵	۰/۰۲۵۴۰
۰/۰۲۵۴۰	۰/۰۱۹۰۵
۰/۰۵۰۸۰	۰/۰۱۶۱۳
۰/۰۷۶۲۰	۰/۰۳۵۹۴
۰/۱۰۱۶۰	۰/۰۶۳۵۹

در طول های کوتاه تر و سرعت های پایین، اثر Ψ_{Fr} نسبت به Ψ_{th} ناچیز بوده و بنابراین Ψ_{total} همانند Ψ_{th} (شکل ۶) رفتار می کند. در نتیجه نقطه کمینه وجود دارد و به سمت طول های کمتر میل می کند. از طرف دیگر با افزایش سرعت، میزان Ψ_{Fr} و Ψ_{th} افزایش می باید، ولی افزایش Ψ_{total} نسبت به Ψ_{th} چشمگیر تر است. یعنی رفتار Ψ_{total} همانند رفتار Ψ_{Fr} کاملاً صعودی است.

اثر قطر و سرعت در دبی جرمی ثابت. شکل (۹)، تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد گرمایی و اصطکاکی Ψ_{Fr} و Ψ_{th} را بر حسب طول و در دبی ثابت برای دو حالت نمایش می دهد.

حالت اول: $d = 0/0508 \text{ m}$, $u = 1 \text{ m/s}$
 حالت دوم: $d = 0/0254 \text{ m}$, $u = 2 \text{ m/s}$

همانطور که ملاحظه می شود، در حالت (۲) مقدار سرعت دو برابر و قطر نصف شده است.

Ψ_{th} هر دو حالت از مقدار $\frac{\tau^2}{2}$ در طول صفر شروع و در طول های بالا به مقدار $\frac{1}{\tau} \ln(\frac{d}{\tau})$ میل می کند. در بین این دو مقدار حدی، میزان تولید آنتروپی گرمایی حالت (۲) (سرعت بیشتر و قطر کمتر) کمتر است. ضمناً Ψ_{Fr} حالت (۲) خیلی بیشتر از Ψ_{Fr} حالت (۱) می باشد. شیب نمودار Ψ_{Fr} در حالت (۲) نیز خیلی بیشتر از حالت (۱) می باشد، زیرا که $\frac{\bar{U}}{D^2} \approx \left| \frac{\partial \Psi_{Fr}}{\partial l} \right|_{l=0}$ و با افزایش دو برابر سرعت و کاهش قطر به نصف، کل کسر با مضرب ۸ تغییر می کند.

شکل (۱۰) تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد کل (Ψ_{total}) بر حسب طول در دبی ثابت را برای دو حالت مذکور ارائه می دهد. همانطور که مشاهده می شود، در دبی های یکسان، حالت سرعت کمتر و قطر بیشتر، تولید آنتروپی کمتری دارد بنابراین برای داشتن Ψ_{total} کمتر، یعنی انتقال حرارت بیشتر و تولید آنتروپی

یعنی صورت عبارت Ψ_{Fr} افزایش می باید. از طرفی با افزایش سرعت، رژیم جریان تغییر نیافته است (جریان آرام فرض شده است)، بنابراین زمان عبور یک توده سیال از طول معین کاهش یافته و از میزان انتقال حرارت به توده سیال کاسته می شود. بنابراین صورت کسر افزایش و مخرج آن کاهش می باید. در نتیجه Ψ_{Fr} افزایش خواهد یافت.

همانطور که مشاهده می شود با افزایش سرعت، شب نمودارها افزایش می باید ولی این تغییر شب نسبت به نمودار (۴) که در آن قطر متغیر می باشد، شدت کمتری دارد که علت آن رامی توان در $\frac{\partial \Psi_{Fr}}{\partial l} = \frac{32\mu}{\rho C_p D^2 T_w}$ مشاهده کرد. شب نمودارها متناسب با $\frac{\partial \Psi_{Fr}}{\partial l} \approx \frac{\bar{U}}{D^2}$ بوده که تأثیر قطر، بیشتر از اثر سرعت می باشد. ضمناً دیده می شود هنگامی که طول به سمت صفر میل می کند مقدار Ψ_{Fr} وابسته به سرعت می باشد، این وابستگی متناسب با توان دوم سرعت است زیرا:

$$\Psi_{Fr} = \frac{8\mu}{NukT_i} \bar{U}^2$$

در حالیکه هنگام بررسی اثر قطر، Ψ_{Fr} به قطر بستگی ندارد (معادله ۲۱).

شکل (۸) تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد کل (Ψ_{total}) بر حسب طول در قطر ثابت و سرعت های مختلف را نمایش می دهد. مشاهده می شود که با افزایش سرعت، میزان تولید آنتروپی کل افزایش می باید. چون سیال مورد نظر لزجت بالایی دارد، رفتارش بیشتر تابع تغییرات Ψ_{Fr} (شکل ۷) می باشد. همچنین در طول های زیادتر، با افزایش سرعت شب منحنیها متناسب با سرعت سیال افزایش می باید. علاوه بر آن، مشاهده می شود که در نقاط ابتدایی لوله مقدار Ψ_{total} متناسب با توان دوم سرعت افزایش می باید (معادله ۲۱).

نکته دیگری که در این منحنی ها مشاهده می شود این است که موقعیت طول کمینه منحنی ها متغیر می باشد.

در یک سرعت ثابت، نسبت قطر به طول بهینه تقریباً ثابت می‌ماند $\frac{D}{L_{opt}} \approx 1/\epsilon \mu m$. نمودار آنتروپی بدون بعد کل بر حسب طول در سرعت‌های پایین و قطرهای بالا یکنواخت‌تر می‌باشد، که در طول‌های بالا مطلوب می‌باشد. شبیه نمودار آنتروپی بدون بعد کل در طول‌های بالا برابر است با:

$$\left. \frac{\partial \Psi}{\partial l} \right|_{l \rightarrow \infty} = \frac{32 \mu}{\rho C_p D^2 T_w} \bar{U}$$

فهرست علامت

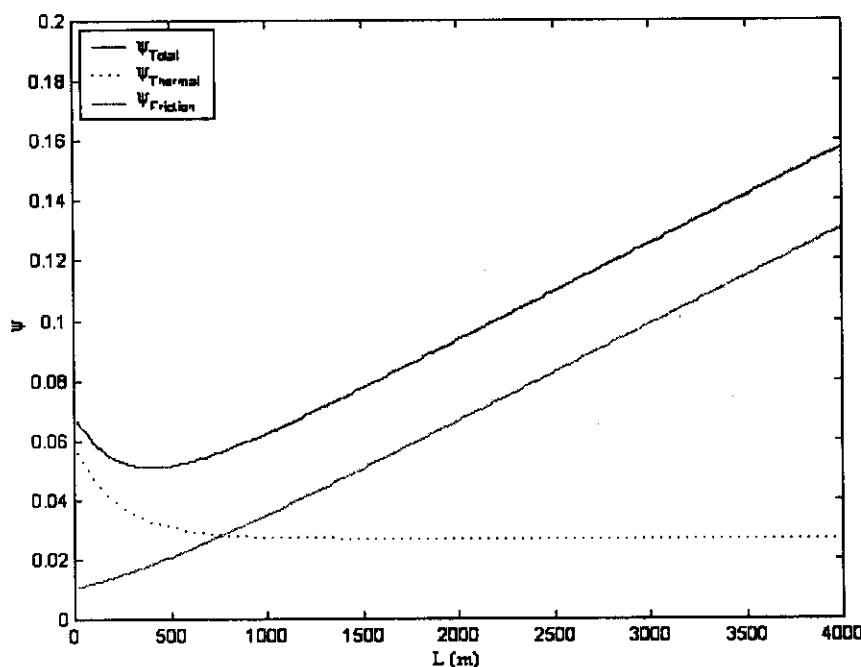
T_w	(k)	دماي ديواره لوله
T_l	(k)	دماي خروجی سیال
T_i	(k)	دماي ورودی سیال
U	(m/s)	سرعت متوسط سیال
D	(m)	قطر لوله
C_p	(J/kg k)	ظرفیت گرمای ویژه سیال
K	(w/mk)	ضریب هدایت حرارتی سیال
ρ	(kg/m³)	چگالی سیال
μ	(N s/m)	لزجت سیال
h	(w/m²k)	متوسط ضریب انتقال حرارت جابجایی
s	(J/kgk)	آنتروپی سیال
\dot{S}_{gen}	(w/k)	تولید آنتروپی
\dot{Q}	(w)	نرخ انتقال گرمای کل
f		شاخص (فاکتور) اصطکاکی
Ψ_{Fr}		تولید آنتروپی بدون بعد اصطکاکی
Ψ_{th}		تولید آنتروپی بدون بعد گرمایی
Ψ_{total}		تولید آنتروپی بدون بعد کل
St		عدد استنتون
Re		عدد رینولدز
$\tau = (T_w - T_i)/T_w$		پارامتر بدون بعد دمایی

کمتر، لوله‌ای با قطر بزرگتر و سرعت سیال کمتر بهتر است. این عبارت را می‌توان اینگونه توجیه کرد که اولاً با افزایش قطر، سطح انتقال حرارت و در نتیجه میزان انتقال حرارت افزایش می‌یابد، از طرف دیگر با کاهش سرعت، چون رژیم جریان همچنان آرام می‌ماند (فرض مسئله)، یک توده جریان فرست بیشتری برای انتقال حرارت دارد و میزان تبادل حرارت به توده سیال افزایش می‌یابد، بنابراین میزان انتقال حرارت کل افزایش می‌یابد. همچنین بر طبق رابطه $\dot{S}_{gen} \propto \frac{dp}{dx} \propto \frac{U}{D^2}$ دیده می‌شود که با افزایش قطر و کاهش سرعت، تولید آنتروپی اصطکاکی کاهش می‌یابد. در نتیجه تولید آنتروپی بدون بعد Ψ_{total} نیز در کل کاهش می‌یابد، زیرا که مخرج آن افزایش و صورت آن کاهش یافته است.

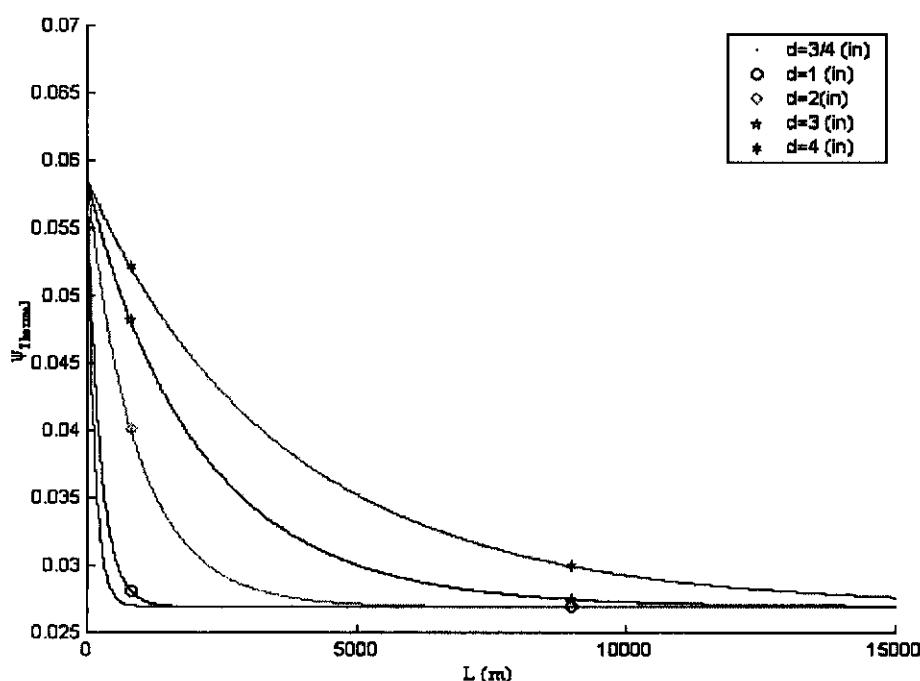
جمع‌بندی

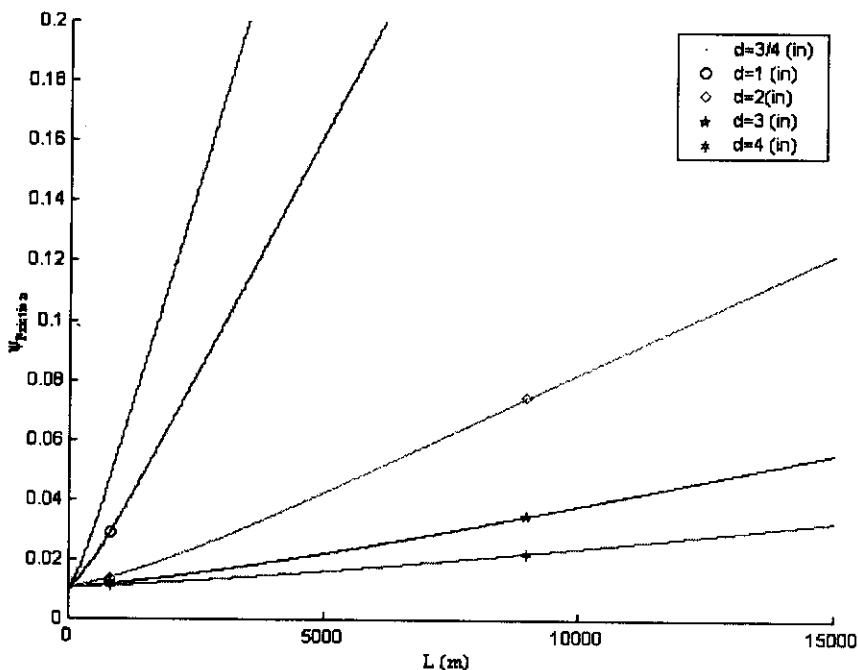
در کار حاضر تغییرات میزان پارامتر بدون بعد تولید آنتروپی به انتقال حرارت بر حسب طول لوله برای قطرها و سرعت‌های مختلف مورد بررسی قرار گرفته و ارتباط بهینه بین سرعت سیال، طول و قطر لوله بدست آمده است. براساس این تحلیل، پیشنهاد می‌شود که جهت پایین نگهداشت تولید آنتروپی و بازگشت‌ناپذیری، در سرعت ثابت، با افزایش طول لوله، قطر آن نیز افزایش یابد. همچنین برای داشتن تولید آنتروپی کمتر حتی الامکان سرعت در لوله پایین نگاه داشته شود و بطور کلی در یک دبی ثابت سعی شود از قطرهای بزرگتر و سرعت‌های کمتر استفاده شود. از تحلیل فوق نتایج مشخص زیر حاصل گردیده است:

کمینه آنتروپی بدون بعد کل در سرعت ثابت و در قطرهای مختلف، مقدار تقریبی ۰/۰۵۱ می‌باشد.

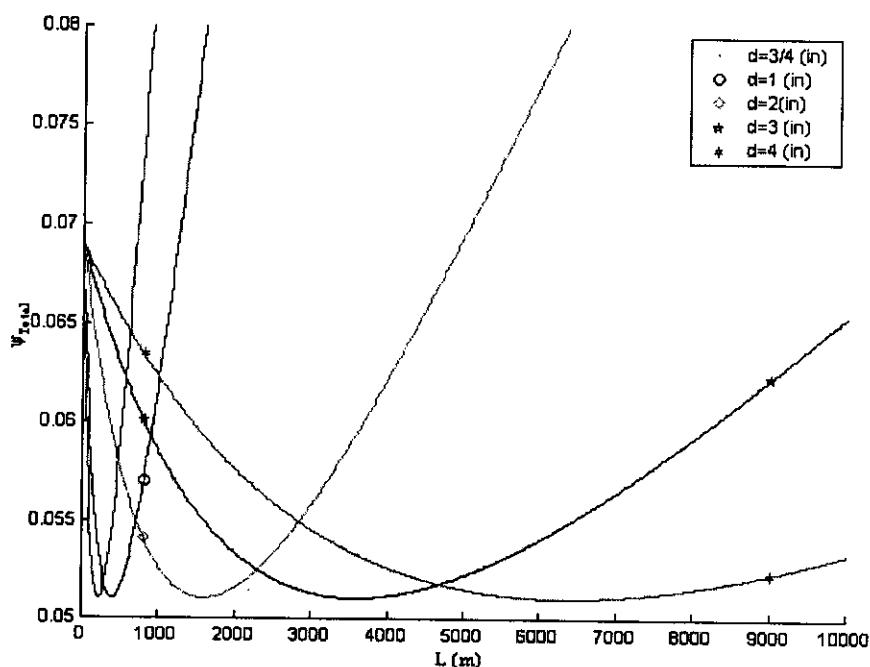


شکل ۲ تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد بر حسب طول لوله

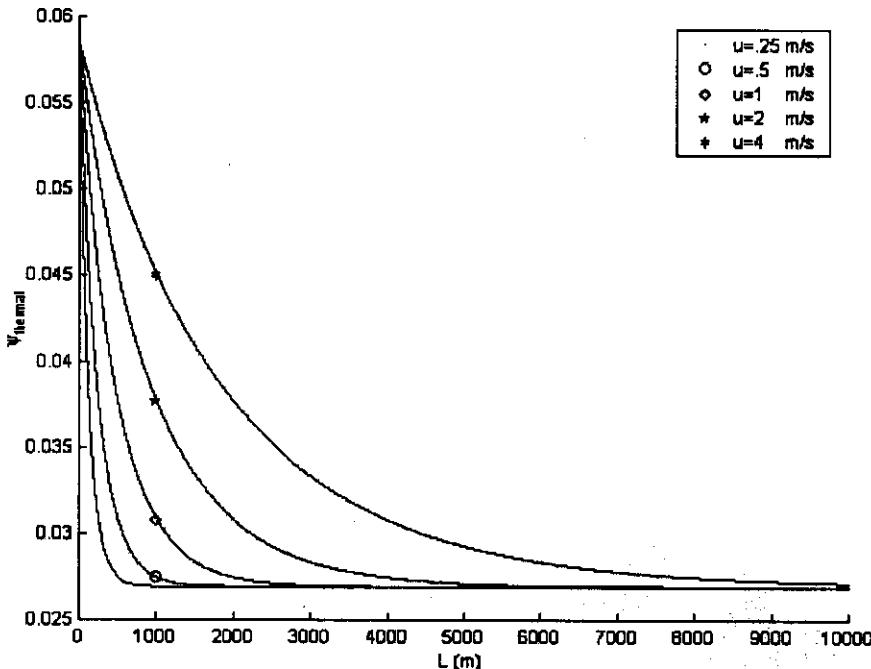
شکل ۳ تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد گرمایی بر حسب طول لوله در سرعت ($u = 5 \text{ m/s}$) و برای قطرهای مختلف



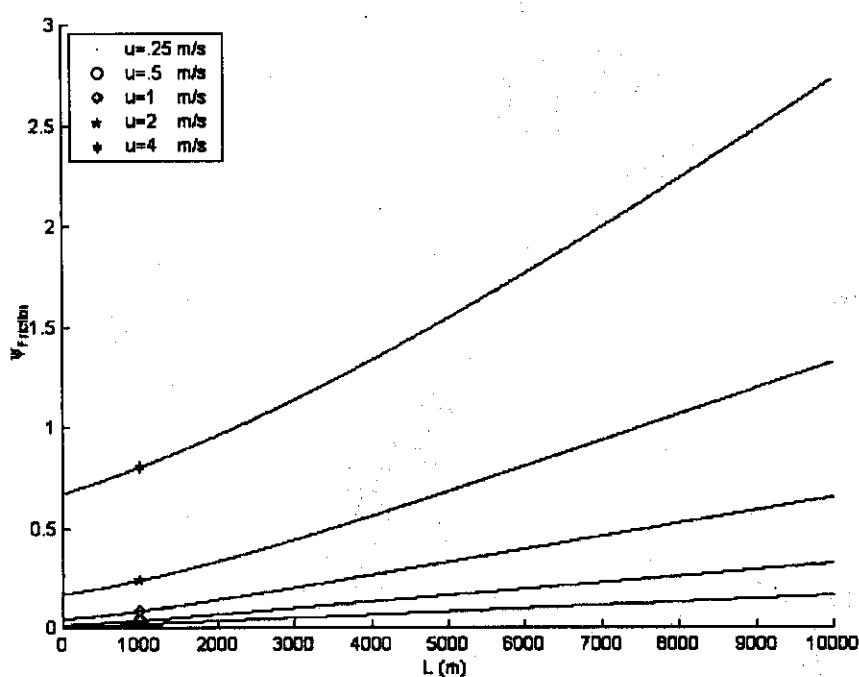
شکل ۴ تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد اصطکاکی بر حسب طول لوله در سرعت ($u = 0.5 \text{ m/s}$) و برای قطرهای مختلف



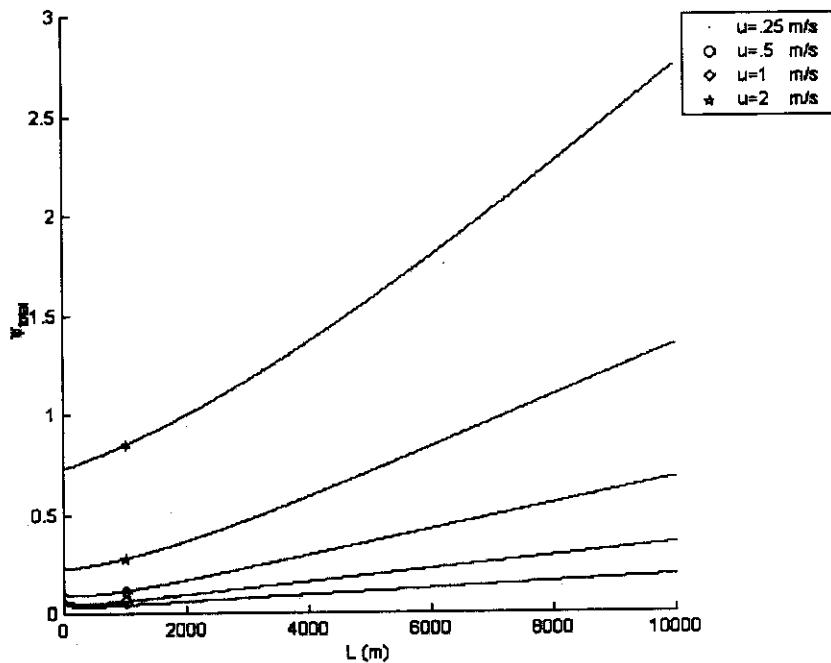
شکل ۵ تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد کل بر حسب طول لوله در سرعت ($u = 0.5 \text{ m/s}$) و برای قطرهای مختلف



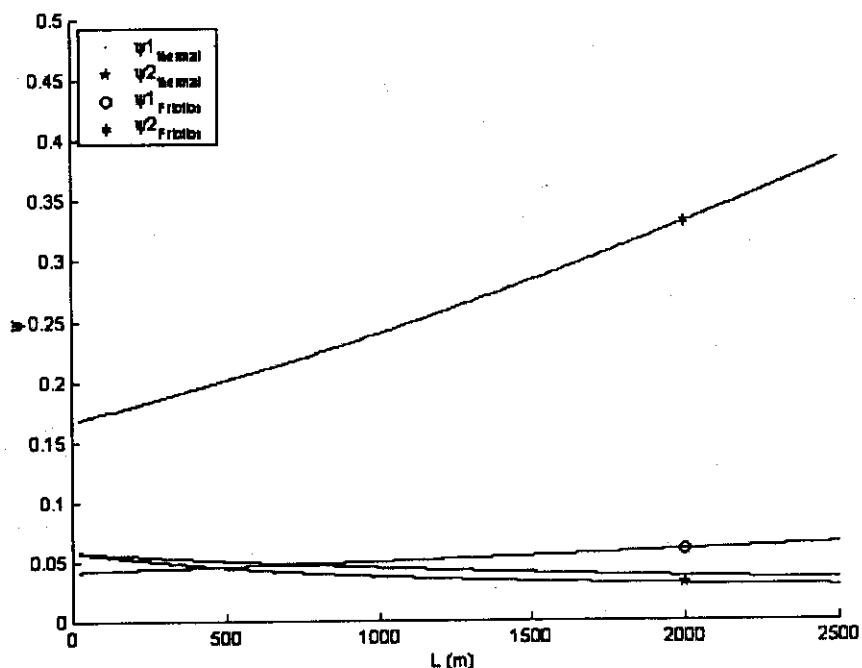
شکل ۶ تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد گرمایی بر حسب طول لوله در قطر ($d = 0.254\text{m}$) و برای سرعت‌های مختلف



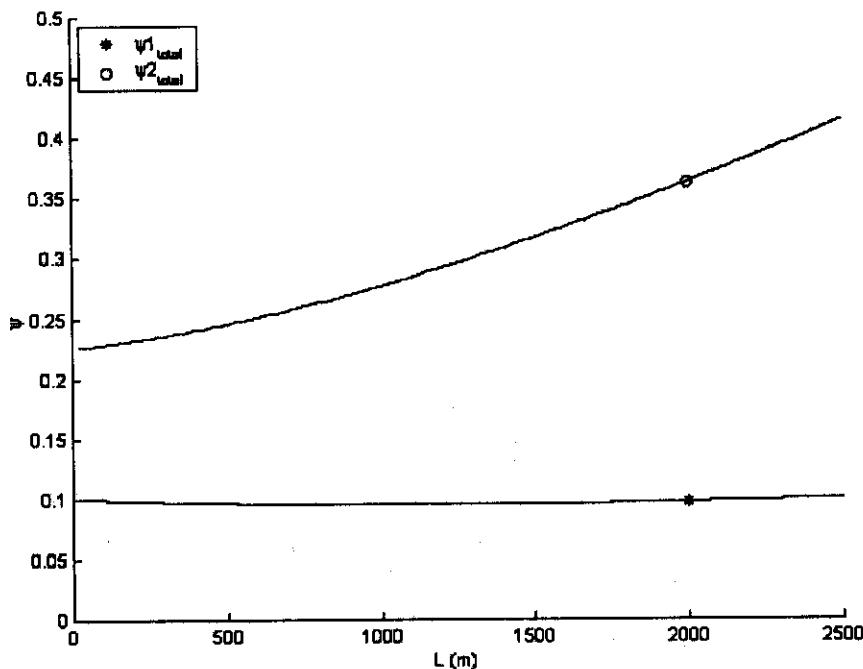
شکل ۷ تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد اصطکاکی بر حسب طول لوله در قطر ($d = 0.254\text{m}$) و برای سرعت‌های مختلف



شکل ۸ تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد کل برحسب طول لوله در قطر ($d=0.254\text{m}$) و برای سرعت‌های مختلف



شکل ۹ تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد گرمایی و اصطکاکی، (Ψ_{Fr} و Ψ_{Fr})، برحسب طول لوله در دبی ثابت برای در حالت
حالت اول: $d=0.254\text{m}$ ، $u=1\text{m/s}$ ، $u=0.5\text{m/s}$ ؛ حالت دوم: $d=0.254\text{m}$ ، $u=2\text{m/s}$



شکل ۱۰ تغییرات تولید آنتروپی بدون بعد کل، Ψ_{total} ، بر حسب طول و در دین ثابت برای دو حالت
حالت اول: $d = 0.0254 \text{ m}$ ، $u = 2 \text{ m/s}$ ؛ $d = 0.0508 \text{ m}$ ، $u = 1 \text{ m/s}$ حالت دوم:

مراجع

1. R. E. Sonntag, C. Borgnakke, G. J. Vanwaylen, "Fundamentals of Classical Thermodynamics", 5th ed. John Wiley & Sons, Inc. (1998).
2. M. J. Moran, H. N. Shapiro, "Fundamental of Engineering Thermodynamics", 3th ed. (1993).
3. A. Bejan, "The concept of irreversibility in heat exchanger design: counterflow heat exchanger for gas-to-gas application", *J. Heat Transfer* 99, 374, (1977).
4. A. Bejan, "A study of entropy generation in fundamental convective heat transfer", *J. Heat Transfer* 101, 718, (1979).
5. S. Bejan, "Second law analysis in heat transfer", *Energy* 5, 721-732, (1980).
6. A. Bejan, "Entropy Generation Through Heat and Fluid Flow", John Wiley & Sons. (1982).

7. A. Bejan, "Entropy Generation Minimization", CRC press, New York, (1995).
8. P. K. Nag, P. Makherjee., "Thermodynamic optimization of convective heat transfer through a duct with constant wall temperature", *Int. J. Heat Mass Transfer*, 30,(2), 401 - 405, (1987).
9. A. S. Sahin., "Second law analysis of laminar viscous flow through a duct subjected to constant wall temperature", *ASME Journal of Heat Transfer*, 120, 76-83, (1998).
10. A. S. Sahin., "Entropy generation in turbulent liquid flow through a smooth duct subjected to constant wall temperature", *Int. J. Heat Mass transfer*, 43, 1469-1478, (2000).
11. F. Incropera, D. P. Dewith., "Fundamental of Heat & Mass Transfer", 4th ed., John wiley & Sons. (1996).
12. F. S Sherman., "Viscous Flow", McGraw-Hill Co., New York, (1990).