مروش نفت • شماره **۵۹**

بررسی اثر سرعت ظاهری گاز و غلظت جامد بر ضریب انتقال حرارت در ستون های حبابي _ دوغابي

انسیه گنجی باباخانی'*، علی فاضلی'، حمیدرضا خاکدامن' و محمدرضا مسعودی' ۱- پژوهشگاه صنعت نفت، پژوهشکده گاز ۲- پژوهشگاه صنعت نفت، مرکز مهندسی طرحهای صنعتی و عمرانی ganjie@ripi.ir

پرومت نفت سال نوزدهم شماره ۵۹ صفحه ۵۲-۲۶، ۱۳۸۸

کیدہ

انتقال حرارت از پدیدههای بسیار مهم در راکتورهای دوغابی برای مدلسازی، طراحی ادوات حرارتی و افزایش مقیاس است. برای مطالعه ضریب انتقال حرارت موضعی در راکتور دوغابی، ستونی به قطر ۳۰ cm و ارتفاع m ۳، برای دستیابی به رژیم جریان راکتورهای صنعتی، طراحی و ساخته شد. در آزمایش ها پودر سیلیس با قطر متوسط ۵۰ میکرون (اندازهای مشابه با کاتالیست فرایند فیشر–تروپش) به عنوان فاز جامد به کار رفت. از پارافین به عنوان فاز مایع و از هوا به عنوان فاز گاز استفاده شد. همچنین یک پروب حرارتی مخصوص برای اندازهگیری ضریب انتقال حرارت جابهجایی با منبع حرارتی الکتریکی و ترموکوپلهای اندازهگیری دمای سطح و دمای سیال تعبیه شد. به کمک این پروب، ضریب انتقال حرارت در راکتور اندازهگیری و تأثیر پارامترهای سرعت ظاهری گاز و غلظت جامد در آن مطالعه شد. در تمام آزمایشها، نسبت ارتفاع فاز دوغابی به قطر ۴ در نظر گرفته شده است. نتایج آزمایش ها نشان میدهند که با افزایش سرعت گاز از ۲۵ cm/s، ضریب انتقال حرارت به طور متوسط حدود ۶۵ درصد افزایش می یابد و همچنین افزایش غلظت جامد در دوغاب موجب افزایش ضریب انتقال حرارت جابهجایی مى شود.

واژههای کلیدی: ضریب انتقال حرارت جابهجایی، ستونهای حبابی دوغابی، سرعت ظاهری، غلظت جامد، سنتز فیشر– تروپش

مقدمه

تبديل گاز طبيعي به محصولات مايع موجب انتقال آن با روشهای متعارف انتقال نفت می شود که مشکلات سیاسی- امنیتی ناشی از انتقال گاز را با خط لوله نخواهد داشت. ایران منابعی عظیم از گاز طبیعی دارد و با توجه به بالا بودن قیمت نفت خام در سالهای اخیر، تحقیقات درباره تبدیل گاز به مایع رونقی خاص یافتهاند. از جمله روشهای موجود، تولید گاز سنتز از گاز طبیعی و تبدیل آن به هیدروکربن های سنگین تر به کمک سنتز فیشر-تروپش است. به دلیل وجود واکنش های بسیار گرمازا در فرايند فيشر- ترويش، طراحي يک سيستم کاراي انتقال حرارت ضروری است. حرارت می تواند، با لوله هایی که درون آنها مادهای با نقطه جوش نزدیک دمای مطلوب جریان دارد، به درون راکتور منتقل شود. ماده درون لوله اغلب آب اشباع است که در فشار بالا نقطه جوشي مطلوب خواهد داشت. انتقال حرارت مؤثر و ثبات دمایی خوب در راکتورهای حبابی، به خصوص هنگامی که در رژیم ناهمگن کار می کنند، از مزایای مهم این راکتورهاست. به این

www.SID.ir

47

بررسی اثر سرعت ظاهری گاز ...

دلیل دانستن ضریب انتقال حرارت جابهجایی در راکتورهای حبابی- دوغابی ضروری است و در یافتن اندازه و تعداد مناسب لولههای کویل و در نتیجه هزینه فرایند و همچنین وزن راکتور بسیار مهم است. علیرغم مطالعات متعدد پدیده انتقال حرارت در راکتورهای دو و سه فازی [۱و۲]، در این مطالعات برای بعضی حالات نتایج قطعی ارائه نشده است؛ لذا به تحقیقات بیشتری بر روی ضریب انتقال حرارت در این نوع راکتورها نیاز است.

کلبل و همکارانش [۳و۴] گزارش کردهاند که اضافه کردن ذرات ماسه به قطر ۰/۲ میلیمتر در آب باعث افزایش ضریب انتقال حرارت جابهجایی میشود و هر چقدر غلظت آن افزایش یابد ضریب انتقال حرارت بیشتر می شود در حالی که اضافه کردن ذرات کیزلقور ٔ باعث می شود که ضریب انتقال حرارت جابهجایی دوغاب از آب تنها نیز کمتر شود. دکور و همکارانش [۵] دریافتند که اضافه کردن ذرات آلومینای کوچکتر از ۵ میکرون، در سرعتهای ظاهری کمتر از ۴ سانتیمتر بر ثانیه، به پارافین مذاب موجب افزایش ضریب انتقال حرارت می شود. برخي مطالعات نشان مي دهند كه با افزايش غلظت دوغاب، ضريب انتقال حرارت جابهجايي افزايش مي يابد [۴و۵]. اما لي و يركاش الج] روندي متضاد با دكور را ارائه كردهاند [۵]. آنها نشان دادهاند که با افزایش غلظت جامد، ضریب انتقال حرارت کاهش می یابد. در این تحقیق این تضاد و عوامل آن بررسی شدهاند تا از روند درست کارکرد راکتورهای حبابی- دوغابی سنتز فیشر- ترویش اطمینان حاصل شود.

برخی آزمایش های اندازه گیری ضریب انتقال حرارت در ستون هایی با قطر کم انجام شده اند. دکور و همکارانش در سال ۱۹۸۰ از دو ستون با قطر های ۲/۱ و ۱۰ سانتیمتر استفاده کرده اند [۵]. ماگی لیتون^۵ و همکارانش در سال ۱۹۸۸ ضریب انتقال حرارت را در ستون های پلکسی گلاس به قطر های داخلی ۲/۶۲ و ۲/۵۲ سانتیمتر اندازه گرفته اند [۱۱]. کومار² و همکارانش ضریب انتقال حرارت را برای بررسی مکانیزم انتقال حرارت در سیستم حبابی مایع و مایع – جامد با تزریق تک حباب اندازه گرفته اند [۱۲].

آنها از ستون پلکسی گلاس به قطر داخلی ۷/۶۲ سانتیمتر استفاده کردهاند. استفاده از ستونهای با قطر کمتر از حدود ۲۰ سانتیمتر باعث می شود که تنها در سرعتهای کم بتوان کار کرد و به رژیم جریان حبابی و یا در سرعتهای بالا به رژیم لختهای^۷ دست یافت که برای عملکرد راکتور مناسب نیست.

اثر سرعت گاز بر ضرایب انتقال حرارت در سیستمهای دو و سه فازی بسیار مطالعه شده است [۵، ۷ و ۸]. مطالعات زیادی گزارش کردهاند که ضرایب انتقال حرارت با افزایش سرعت ظاهری گاز افزایش می یابند که این با توجه به خواص مختلف فاز جامد (قطر، شکل و غلظت) یا خواص مختلف فاز مایع (چگالی، گرانروی و ...) متفاوت است [۵ و۷-۱۰]. در این تحقیق سعی شده است از پودر سیلیس با قطر ۵۰ میکرون استفاده شود که بسیار شبیه کاتالیست سنتز فیشر- ترویش است. همچنین تا غلظت ۴۰ درصد وزنى جامد اضافه شده است كه حداكثر غلظت اقتصادى در این فرایند است. از طرفی سرعتهای ظاهری گاز، از ۴ تا ۲۵ سانتیمتر بر ثانیه، دستیابی به رژیمهای همگن و ناهمگن کاملاً آشفته را ممکن میکند. همچنین حد بالای سرعت ظاهری گاز یعنی ۲۵ سانتیمتر بر ثانیه به شرایط عملکرد راکتورهای حبابی- دوغابی سنتز فیشر- ترویش از نظر رژیم جریان نزدیک است. همچنین در این تحقیق، با استفاده از ستونی با قطر ۳۰ سانتیمتر از رژیم جریان لختهای جلوگیری می شود و به جای آن رژیم جریان آشفته و توربولنت^ بهدست مي آيد.

آزمایشها، تجهیزات و مواد

در این بخش روند آزمایش ها و ایده اصلی روش اندازه گیری ضریب انتقال حرارات جابه جایی، تجهیزات شامل ستون حبابی – دوغابی، غلاف^۹ اندازه گیری ضریب انتقال حرارت جابه جایی و مواد مصرفی معرفی شدهاند.

- Kieselguhr
 Deckwer
- 4. Li & Prakash
- 5. Magiliton
- 6. Kumar
- 7. Slug
- 8. Churne Turbulent Flow Regim
- 9. Probe

^{1.} Kolbel



شکل ۱- نمودار رژیم جریان[۵]

آزمایشها

48

آزمایشها در چهار بلوک آزمایشی با تغییر غلظت انجام شدند: ابتدا غلظت پایین در راکتور تهیه شد و آزمایشهای مربوط به آن در سرعتهای مختلف انجام شدند و سپس به ترتیب تا ۴۰ درصد وزنی غلظت اضافه و آزمایشها تکرار شدند.

برای اندازه گیری ضریب انتقال حرارت جابه جایی، غلاف خاصی طراحی و ساخته شد که در برگیرندهٔ منبع حرارتی الکتریکی است و ترموکوپل هایی نیز روی آن نصب می شوند. برای اندازه گیری ضریب انتقال حرارت جابه جایی (h) با منبع حرارتی الکتریکی، توان حرارتی Q به کمک سطح انتقال حرارت A به توده سیال سه فازی منتقل می شود و A/Q = p شار حرارتی است. با اندازه گیری دمای سطح منبع حرارتی ($_{\rm W}$)، دمای توده سیال ($_{\infty}$ T) و محاسبه اختلاف دمای $_{\rm W}^{\rm T}$ - $_{\rm W}$ T می توان از رابطه قانون انتقال حرارت جابه جایی نیوتن ضریب انتقال حرارت جابه جایی (h) را به دست آورد:

$$h = \frac{Q}{A \Delta T} = \frac{q}{\Delta T} \tag{1}$$

تجهیزات و مواد

تجهیزات اندازهگیری ضریب انتقال حرارت در راکتورهای حبابی-دوغابی شامل غلافهای منبع حرارتی و حسگرهای مربوطه و نیز ستونها و ادوات جانبی هستند.

با توجه به اهمیت رژیم جریان آشفته و توربولنت و نمودار رژیم جریان دوغابی در شکل ۱، قطر ستون ۳۰ سانتیمتر برگزیده شده است تا بتوان به رژیم جریان واقعی در راکتورهای سنتز فیشر- تروپش دست یافت. این ستون به قطر خارجی ۳۰ سانتیمتر و ارتفاع تقریبی ۳ متر از جنس پلکسی گلاس با فلنجهایی از جنس تفلون ساخته شده و به توزیع کننده گاز از نوع صفحه سوراخدار مجهز است. هوا پس از عبور از رگولاتور تنظیمکننده فشار ورودی به روتامتر و سپس، از توزیعکننده گاز، به راکتور وارد می شود (شکل ۲).



شکل۲- نمایی از تجهیزات آزمایش

www.SID.ir

بررسی اثر سرعت ظاهری گاز ...

پروپ حرارتی، که به عنوان وسیله اندازه گیری ضریب انتقال حرارت جابه جایی به کار می رود، از بالا با پایه های نگهدارنده و یک لوله به راکتور وارد می شود. در پروب حرارتی، غلاف مسی حاوی منبع حرارتی الکتریکی به انتهای غلاف تفلونی متصل می شود و ترموکو پل ها نیز از محفظه تفلونی خارج می شوند. غلاف تفلونی به عنوان عایق حرارتی عمل می کند. یک ترموکو پل به سطح مس جوش خورده است و دیگری در سیال قرار دارد. ترموکو پل ها از نوع I هستند.

روی تابلو برق یک منبع تغذیه و نشانگرهای دما با دقت مناسب نصب شدهاند. مقدار انرژی الکتریکی ارسال شده به سیستم تنها با تغییر ولت تنظیم می شود. در آزمایش های تعیین ضریب انتقال حرارت در راکتور سه فازی از پودر سیلیس به عنوان فاز جامد با قطر متوسط ۵۰ میکرون استفاده شد و همچنین پارافین با چگالی ۸۶۶/۹ کیلوگرم بر متر مکعب و گرانروی سینماتیک^{2-۱}× ۲۳۳۲ متر مربع بر ثانیه در دمای ۲۰ ۳۰، به عنوان فاز مایع، و هوا، به عنوان فاز گاز، به کار رفت. در تمام آزمایش ها نسبت ارتفاع به قطر ۴ در نظر گرفته شده است.

نتايج و بحث

از پارامترهای اثرگذار بر ضریب انتقال حرارت در راکتورهای دوغابی، غلظت کاتالیست و سرعت ظاهری گاز هستند، که در این بخش نتایج ارائه و بررسی میشوند.

سرعت ظاهری گاز

سرعت ظاهری گاز از حدود ۲ تا ۲۵ ۲۵ تغییر کرد. در محدوده سرعت انتخابی، ضریب انتقال حرارت در رژیمهای مختلف جریان، از حبابی تا آشفته، قابل بررسی بود (شکل ۳).

با افزایش سرعت گاز ورودی، ضریب انتقال حرارت افزایش مییابد. با افزایش سرعت گاز ورودی، حبابهای بزرگتر تشکیل میشوند [۱۳و۱۴] و آشفتگی سیال نیز زیاد میشود. این دو عامل باعث افزایش ضریب انتقال حرارت میشوند. ضریب انتقال حرارت از خواص حباب و میشوند. ضریب انتقال حرارت از خواص حباب و متأثر است. کومار و همکارانش [۱۲] دریافتند که با تزریق متأثر است. کومار و همکارانش [۱۲] دریافتند که با تزریق دنباله حباب به سیستم مایع-جامد، انتقال حرارت، به دلیل دنباله حبابها، افزایش مییابد. چون اندازه دنباله حباب متناسب با اندازه حباب است [۵۱و ۱۶]، حبابهای بزرگتر دنبالهای بزرگتر خواهند داشت و در نتیجه تلاطم بیشتری ایجاد میکنند و انتقال حرارت را افزایش میدهند.

تأثیر سرعت گاز ابتدا زیاد است و در سرعتهای بالا تأثیر آن کم می شود (شکل ۳). چون افزایش سرعت گاز بر اندازه حبابها تا حدی اثر می گذارد و فقط باعث افزایش آشفتگی سیال می شود، شیب تغییرات ضریب انتقال حرارت در سرعتهای بالا کاهش می یابد.



شکل۳- اثر سرعت ظاهری گاز بر ضریب انتقال حرارت ستونهای حبابی ـ دوغابی برحسب سرعت ظاهری گاز در غلظتهای متفاوت جامد

شکل

پژهش نفت • شماره **۵۹**

غلظت جامد

۵.

غلظت پودر سیلیس از صفر تا ۴۰ درصد وزنی بود تا اثر حضور ذرات جامد در ضریب انتقال حرارت به خوبی دیده شود. به علاوه ماکزیمم غلظت مطالعه شده به گونهای بود که محدوده غلظت کاتالیست در راکتور سنتز فیشر– تروپش را پوشش دهد. نمودار ضریب انتقال حرارت جابه جایی در ستونهای حبابی– دوغابی، بر حسب درصد وزنی پودر سیلیس، برای برخی از سرعتهای انتخابی در شکل ۴ آورده شده است.

افزایش غلظت جامد در راکتورهای دوغابی باعث افزایش گرانروی فاز مایع می شود که افزایش گرانروی خود دو اثر متضاد بر ضریب انتقال حرارت دارد: به هم پیوستن حبابهای ریز و تشکیل حبابهای درشت و در نتیجه افزایش ضریب انتقال حرارت و کاهش آشفتگی. به همین دلیل نتایج گزارش شده برای اثر غلظت جامد در مطالعات مختلف متفاوتاند. به گفته لی و پراکاش ضریب انتقال حرارت با افزایش غلظت ذرات جامد خریب انتقال حرارت با افزایش غلظت ذرات جامد می یابد [۶]. بر عکس، پراکاش [۷] در مطالعاتی دیگر برای سیستم هوا- آب- سلولهای مخمر دریافت که افزایش سلولهای مخمر باعث افزایش ظریب انتقال افزایش میود. در این آزمایشها اثر افزایش گرانروی در تشکیل حبابهای بزرگ، و در نتیجه افزایش ضریب



مدل ضريب انتقال حرارت موضعي

دکور با استفاده از مدل کاست ^۱ با اعمال مدلهای غیرایستای هیگبی^۲ و دانکورتز^۳ برای انتقال جرم بین فازی، با توجه به تشابه انتقال جرم و حرارت و موازنه حرارت غیرایستا برای المان سیال در سطح انتقال حرارت با شرایط مرزی هیگبی و در نهایت به کار بردن مدل واقعی تر دانکور تز و قرار دادن زمان تماس از تئوری آشفتگی همسانگرد⁴ کولموگروف⁶، معادله زیر را برای ضریب انتقال حرارت ارائه داده است [1]:

$$h = ck^{0.5}\rho^{0.75}c_p^{0.5}\mu^{-0.25}g^{0.25}u_g^{0.25}$$
(Y)

این معادله را می توان به صورت بی بعد نوشت: $St = c(\operatorname{Re} Fr \operatorname{Pr}^{2)^{-0.25}}$ (۳) در این کار تجربی ارائه شده، نتایج بر اساس رابطه (۳) برای



1. Kast

- 2. Higbie
- 3. Danckwerts
- 4. Isotropic Turbulence Theory

5. Kolmogoroff

۵۱

بررسی اثر سرعت ظاهری گاز ...

جمع بندى

ضریب انتقال حرارت، با افزایش سرعت ظاهری گاز، افزایش مییابد. این ضریب با توان ۰/۲۰ تا ۲۲/۰ از سرعت ظاهری گاز متناسب است که با نتایج کارهای مشابه تطابق دارد.

دو نتيجه متضاد درباره اثر غلظت جامد بر ضريب انتقال حرارت وجود دارند. برخی از مطالعات [۴و۵] گزارش كردهاند كه افزایش غلظت جامد باعث افزایش ضریب انتقال حرارت می شود در حالی که برخی از گزارش ها نتایجی برعکس را گزارش کردهاند [۶]. افزایش ضریب انتقال حرارت با افزایش غلظت جامد به افزایش گرانروی دوغاب مربوط می شود که سبب ایجاد حباب های درشت تر با سرعت صعود بالاتر و در نتيجه سرعت بالاتر انتقال حرارت میشود. به عبارت دیگر نتیجه متضاد حاصل از کار پراکاش و لی [۶] با این واقعیت تشریح می شود که آشفتگی با افزایش گرانروی کاهش مییابد. در واقع با اضافه کردن جامدات دانهای بی اثر، گرانروی، به ویژه در غلظتهای کم، تغییر قابل ملاحظهای نخواهد کرد. لذا می توان گفت که حضور ذرات جامد، فقط حذف گرما را از سطح جسم گرم شده، از طریق افزایش آشفتگی، تقویت میکند. در کار اخیر نظر اول تأیید و مشخص شده است که با افزایش غلظت جامد (پودر سیلیس) ضریب انتقال حرارت افزايش مي يابد.

h: ضریب انتقال حرارت جابهجایی
Q: توان حرارتی یا الکتریکی
A: سطح المان حرارتی
$$\Delta T$$
: اختلاف دمای سطح و سیال
 ΔT : اختلاف دمای سطح و سیال
 m_{r} : دمای توده بیال
 m_{r} : حمای ویژه
 m_{r} : چگالی
 m_{r} : گرانروی سیال
 m_{r} : گرانروی سیال
 m_{r} : گرانروی سیال
 m_{r} : حمای ویژه
 m_{r} : حمای ویژه
 m_{r} : حمای ویژه
 m_{r} : حمای ویژه
 m_{r} : دمای بعد بی بعد پرانتل
 m_{r} : دمین از تعریف طول مشخصه)
فرود (مستقل از تعریف طول مشخصه)

نمادها

مرم نفت • شماره **۵۹** 57

منابع

[1] Deckwer W.D., Bubble column reactors, New York, Wiley, 1992.

[2] Kantarci N., Borak F. & Ulgen K.O., "Review: bubble column reactors", *Process Biochemistry*, Vol. 40, pp. 2263-2283, 2005.

[3] Kolbel H., Borchers E. & Muller K., "Warmeubergang in blasensaulen. II. Messungen an viscosen supsensionen (Heat transfer in bubble columns. II. Measurements with viscous suspensions)", *Chem.-Ing.-Tech.*, Vol. 30 pp. 729-734, 1958.

[4] Kolbel H., Borchers E. & Martins J., "Warmeubergang in blasensaulen. III. Messungen an gasdurchstromten suspensionen", *Chem. Eng. Tech.*, Vol. 32, pp. 84-88, 1960.

[5] Deckwer W.D., Louisi Y., Zaidi & Ralek M., "Hydrodynamic properties of the Fischer-Tropsch slurry process", Ind. Chem. Eng. Process Des. Dev., Vol. 19, pp. 699-708, 1980.

[6] Li H. & Prakash A., "Heat transfer and hydrodynamics in a three-phase slurry bubble column", *Ind. Eng. Chem. Res.*, Vol. 36, pp. 4688-4694, 1997.

[7] Prakash A., Margaritis, Li H. & Bergougnou M.A., "Hydrodynamics and local heat transfer measurements in a bubble column with suspension of yeast", *Biochem. Enging. J.*, Vol. 9, pp. 155-163, 2001.

[8] Saxena S.C., Rao N.S. & Saxena A.C., "Heat-transfer and gas-holdup studies in a bubble column: air-waterglass bead system", *Chem. Eng. Commun.*, Vol. 96, pp. 31-55, 1990.

[9] Li H. & Prakash A., "Heat transfer and hydrodynamics in a three-phase slurry bubble column", *Ind. Eng. Chem. Res.*, Vol. 36, pp. 4688-4694, 1997.

[10] Li H. & Prakash A., "Influence of slurry concentrations on bubble population and their rise velocities in threephase slurry bubble column", *Powder Technol.*, Vol. 113, pp. 158–167, 2000.

[11] Magiliton M., Chem Y.M. & Fan L.S., "Bed-Immersed object heat transfer in a three-phase fluidized bed", *A.I.Ch.E. J.*, Vol. 34, pp. 1043-1047, 1988.

[12] Kumar S., Kusakabe K., Raghunathan K., Fan L.S., "Mechanism of heat transfer in bubbly liquid and liquidsolid systems: single bubble injection", *A.I.Ch.E. J.*, Vol. 38, pp. 733-741, 1992.

[13] Kim S.D., Baker C.G.J. & Bergougnou M.A., "Bubble characteristics in three-phase fluidized beds", *Chem. Eng. Sci.*, Vol. 32, pp. 1299-1306, 1977.

[14] Fukuma M., Muroyama K. & Yasunishi A. "Properties of bubble swarm in a slurry bubble column", *J. Chem. Eng. Jpn.*, Vol. 20, pp. 28-33, 1987.

[15] Miyahara T., Tsuchiya K. & Fan L.S., "Wake properties of a single gas bubble in a three-dimensional liquidsolid fluidized bed", *Int. J. Multiphase flow*, Vol. 14, pp. 749-763, 1988.

[16] Fan L.S. & Tsuchiya K., Bubble wake dynamics in liquid and liquid-solid suspensions, Butterworth-Heinemann: Stoneham, MA, 1990.