

لِلّٰهِ الْحُكْمُ وَالْحُسْنَىٰ



دانشکده مهندسی شیمی

پایان نامه کارشناسی ارشد

رشته مهندسی شیمی، گرایش ترموموستیک و کاتالیست

عنوان:

تصفیه پساب های لبنی با استفاده از غشا الیاف توخالی نانوساختار پلی اترسولفون

استاد راهنما:

دکتر غلامرضا باکری

دانشجو:

شبنم لطفی

۱۳۹۳ دی

با اسمه تعالی

دانشگاه منطقه خوزستان

بال

معاونت اموزشی

تحصیلات تکمیلی تدبیر

صور تجلیسه دفاع از پایان نامه کارشناسی ارشد

شماره دانشجویی: ۹۱۴۲۵۰۰۱۴

نام و نام خانوادگی دانشجو: شبینم لطفی

مقطع: کارشناسی ارشد

رشته تحصیلی: مهندسی شیمی

سال تحصیلی: اول ۹۳-۹۴

عنوان پایان نامه:

"تصویبیه پساب های لبی با استفاده از غشا الیاف تو خالی نانوساختار پلی اتر سولفون"

تاریخ دفاع:

نمره پایان نامه (به عدد): ۱۹/۸

نمره پایان نامه (به حروف): نوزده مرکز

هیات داوران:

استاد راهنما: دکتر غلامرضا باکری

استاد مشاور: —————

استاد مدعو: دکتر نقی زاده

استاد مدعو: دکتر مصطفی رحیم نژاد

نماینده تحصیلات تکمیلی: دکتر مائده محمدی

امضاء

امضاء

امضاء

امضاء

تأییدیه‌ی صحت و اصالت نتایج و مالکیت مادی و معنوی

با اسمه تعالی

اینجانب شبنم لطفی به شماره دانشجویی ۹۱۴۲۵۰۰۱۴ دانشجوی رشته‌ی مهندسی شیمی/ترموسینتیسک کاتالیست مقطع تحصیلی کارشناسی ارشد تأیید می‌نمایم که کلیه‌ی نتایج این پایان‌نامه‌ی ارشد تحت عنوان **تصفیه پساب‌های لبنی با استفاده از غشا الیاف توخالی نانوساختار پلی‌اترسولفون** به استاد راهنمایی آقای دکتر غلامرضا باکری حاصل کار اینجانب و بدون هرگونه دخل و تصرف است و موارد نسخه‌برداری شده از آثار دیگران را با ذکر کامل مشخصات منبع ذکر کرده‌ام. درصورت اثبات خلاف مندرجات فوق، به تشخیص دانشگاه مطابق با ضوابط و مقررات حاکم (قانون حمایت از حقوق مؤلفان و مصنفان و قانون ترجمه و تکثیر کتب و نشریات و آثار صوتی، ضوابط و مقررات آموزشی، پژوهشی و انسپباطی ...) با اینجانب رفتار خواهد شد و حق هرگونه اعتراض درخصوص احراق حقوق مکتب و تشخیص و تعیین تخلف و مجازات را از خویش سلب می‌نمایم. در ضمن، مسؤولیت هرگونه پاسخگویی به اشخاص اعم از حقیقی و حقوقی و مراجع ذی‌صلاح (اعم از اداری و قضایی) به عهده‌ی اینجانب خواهد بود و دانشگاه هیچ‌گونه مسؤولیتی در این خصوص نخواهد داشت. در ضمن تمام دستاوردهای مادی و معنوی حاصله از پایان نامه ارشد/ رساله دکتری متعلق به دانشگاه صنعتی نوشیروانی بابل می‌باشد و اینجانب هیچ‌گونه ادعایی در قبال آن ندارم.

نام و نام خانوادگی: شبنم لطفی

امضا و تاریخ:

تقدیم به پدر بزرگوار و مادر مهربانم

آن دو فرشته ای که لاز خواسته هایشان گذرانند، سفترها را به جان خسیرند و خود
را سیر بلا روشکلات و ناملايمات کردنده تا من به جایگاه را که آنون در آن
استاده ام برسم.

تشکر و قدردانی:

از تمامی کسانی که مستقیم یا غیرمستقیم مرا در نگارش این پایان نامه یاری نمودند به خصوص
جناب آقای دکتر غلامرضا باکری استاد راهنمای اینجانب نهایت قدردانی را به عمل می‌آورم.
ناگفته نماند از پدر و مادر عزیز، دلسوز و مهربانم که آرامش روحی و آسایش فکری فراهم نمودند
تا با حمایت‌های همه جانبه آن‌ها در محیطی مطلوب، مراتب تحصیلی و نیز پایان نامه درسی را به
نحو احسن به اتمام برسانم سپاسگزاری می‌نمایم. از سرکار خانم فلاح نژاد و سرکار خانم نعیمی
فرد که دوست و همراه من در طول پایان نامه بوده‌اند، سپاسگزارم و از خداوند منان سلامت و
سعادت ایشان را خواستارم.

با توجه به مشکلاتی که پساب‌های حاصل از صنایع لبنی برای محیط زیست به وجود می‌آورند و با در نظر گرفتن ارزش بالای تغذیه‌ای مواد موجود در آب پنیر از جمله پروتئین‌ها، مبحث تصفیه پساب و جداسازی این مواد ارزشمند مطرح می‌شود. فرآیند اولترافیلتراسیون به دلیل کاربردهای وسیع آن در صنایع لبنی از توجه ویژه‌ای برخوردار است. استفاده از تکنولوژی غشایی سبب می‌شود علاوه بر بازیابی محتوای ارزشمند آب پنیر، از آلودگی محیط زیست و خطرات احتمالی آن برای گیاهان و جانوران در صورت دفع شدن به محیط زیست، جلوگیری شود.

در این پژوهش پنج غشا الیاف توخالی نانوساختار پلی‌اتر سولفون با اندازه حفرات و خصوصیات مختلف در شرایط عملیاتی متفاوت مورد بررسی قرار گرفتند. در آزمایشات انجام شده در این پژوهش، اثر پارامترهای عملیاتی دما (سه دمای 43°C , 35°C , 27°C), فشار (سه فشار 1 bar , 2 bar و 3 bar) و سرعت جریان عرضی خوراک بر شار جریان عبوری، پس دهی پروتئین، عبور لاکتوز و مقاومت گرفتگی بررسی و تحلیل شد. با افزایش فشار، شار افزایش پیدا کرد ولی این افزایش در فشارهای پایین‌تر محسوس‌تر بود. علاوه بر این با توجه به افزایش گرفتگی و کاهش بازیابی شار، فشارهای بالا مناسب تشخیص داده نشد. افزایش دما تأثیر مثبتی بر شار داشت اگرچه با توجه به بازه تحمل دمایی تجهیزات و دناتوره شدن پروتئین‌های آب پنیر در دماهای بالاتر، آزمایشات در دمای پایین‌تر از 43°C انجام شد. افزایش سرعت جریان عرضی خوراک با افزایش تلاطم و کاهش گرفتگی بر روی سطح غشا، باعث افزایش شار شد. تأثیر این پارامترها بر درصد پس دهی پروتئین و عبور لاکتوز ناچیز بود. به طور تقریبی در تمامی آزمایشات لاکتوز به طور کامل عبور کرده و بیشینه درصد پس دهی برای پنج غشا M_1 , M_2 , M_3 , M_4 و M_5 به ترتیب برابر با $89/81\%$, $91/10\%$, $88/80\%$, $90/98\%$ و $89/26\%$ بوده است. دو غشا M_4 و M_5 با نانوذرات TiO_2 و Zeolite اصلاح سطح شده بودند. تأثیر افزودن این نانوذرات مثبت و قابل توجه بود. بهترین نتایج مربوط به این دو غشا بود به طوری که این دو غشا شار بالاتر، مقاومت گرفتگی کمتر و درصد بازیابی شار مطلوبتری داشتند.

در حالت کلی می‌توان گفت که عملکرد غشا نانوساختار پلی‌اتر سولفون برای تصفیه و تغییض آب پنیر رضایت‌بخش و امیدوار کننده بوده است.

کلمات کلیدی: فرآیند اولترافیلتراسیون، غشا الیاف توخالی، غشا نانوساختار پلی‌اتر سولفون، آب پنیر، پروتئین

فهرست مطالب

صفحه

عنوان

فصل ۱ کلیات

۱	۱-۱ مقدمه.....
۲	۲-۱ آب پنیر.....
۵	۱-۲-۱ پروتئین های آب پنیر
۷	۱-۱-۲-۱ لاکتوفرین.....
۷	۱-۲-۱ ایمونوگلوبولین ها.....
۸	۱-۲-۱ بتالاکتوگلوبولین.....
۹	۱-۲-۱ آلفالاکتالبومین.....
۱۱	۱-۲-۱ گلیکوماکروپپتید.....
۱۲	۱-۳ تغليظ آب پنیر - تلاش های اوليه.....
۱۳	۱-۳-۱ خشک کردن آب پنیر.....
۱۳	۱-۴ تغليظ و تصفیه آب پنیر - روش های نوین: فیلتراسیون غشایی.....
۱۵	۱-۵ اهداف پژوهش.....
۱۶	۱-۶ چگونگی تنظیم و روند نگارش.....

فصل ۲ مروری بر مطالعات انجام شده

۱۷	۱-۲ فیلتراسیون غشایی.....
۱۹	۲-۲ پارامترهای فیزیکی فرآیندهای غشایی.....
۲۰	۱-۲-۲ پارامترهای مؤثر بر شار و پس دهی.....
۲۶	۳-۲ میکروفیلتراسیون (MF).....
۲۸	۴-۲ اولترافیلتراسیون (UF).....
۲۹	۱-۴-۲ استفاده از جریان عبوری اولترافیلتراسیون.....

۳۰	۲-۴-۲ دیافیلتراسیون
۳۲	۲-۵ نانوفیلتراسیون (NF)
۳۳	۲-۶ اسمزمعکوس (RO)
۳۴	۲-۷ الکترودیالیز
۳۵	۲-۸ گرفتگی غشا
۳۷	۲-۹ پلاریزاسیون غلظتی
۳۹	۲-۱۰ بهداشت و تمیزکردن غشا
۴۳	۲-۱۱ مواد تشکیل دهنده غشا
۴۵	۲-۱۱-۱ سلولز استات
۴۷	۲-۱۱-۲ پلی سولفون و پلی اتر سولفون
۴۸	۲-۱۱-۳ پلی آمید
۴۸	۲-۱۱-۴ پلی اترایمید
۴۸	۲-۱۱-۵ پلی وینیلیدین فلوراید
۵۰	۲-۱۱-۶ پلی تترافلوروواتیلن
۵۰	۲-۱۱-۷ پلی اکریلونیتریل
۵۰	۲-۱۱-۸ پلی پروپیلن
۵۰	۲-۱۱-۹ سلولز احیا شده
۵۰	۲-۱۱-۱۰ کامپوزیت
۵۱	۲-۱۱-۱۱ مواد معدنی
۵۱	۲-۱۲-۲ اندازه گیری حفرات غشا
۵۱	۲-۱۳-۲ مدول های فرآیندهای فیلتراسیون غشایی
۵۲	۲-۱۳-۱ مدول لوله ای
۵۲	۲-۱۳-۲ مدول قاب و صفحه
۵۳	۲-۱۳-۳ مدول پیچشی
۵۵	۲-۱۳-۴ مدول الیاف توخالی

۱۴-۲ مروری بر مطالعات انجام شده پیشین.....	۵۶
۱۵-۲ استفاده از عملیات چندمرحله ای.....	۶۴
۱۶-۲ غشا الیاف توخالی پلی اترسولفون.....	۷۷
۱۶-۲ غشا الیاف توخالی.....	۷۷
۱۶-۲ اصلاح غشا.....	۷۹
۱۶-۲ اصلاح سطح با افزودن نانوذره.....	۷۹

فصل ۳ مواد و روش ها

۱-۳ مقدمه.....	۸۴
۲-۳ مواد، لوازم و دستگاهها.....	۸۴
۳-۳ مواد.....	۸۴
۱-۳-۳ خوارک.....	۸۴
۲-۳-۳ غشا.....	۸۵
۳-۳-۳ محلول شوینده برای شستشوی شیمیایی غشا.....	۸۶
۴-۳-۳ مواد لازم برای آنالیز پروتئین.....	۸۶
۵-۳-۳ مواد لازم برای آنالیز لاکتوز.....	۸۶
۴-۳ مشخصات ماژول غشایی.....	۸۶
۵-۳ مشخصات set up فیلتراسیون.....	۸۷
۶-۳ روش های انجام آزمایش.....	۸۹
۱-۶-۳ اندازه گیری اندازه حفره و تخلخل غشاهای الیاف توخالی.....	۸۹
۲-۶-۳ تخلخل غشا.....	۸۹
۳-۶-۳ شعاع متوسط حفره.....	۸۹
۱-۳-۶-۳ مشخصات غشاهای.....	۹۰
۴-۶-۳ آنالیز پروتئین.....	۹۱
۱-۴-۶-۳ رسم منحنی کالیبراسیون.....	۹۲
۵-۶-۳ آنالیز لاکتوز.....	۹۴

۹۴	۱-۵-۶-۳ رسم منحنی کالیبراسیون
۹۶	۳-۶ آزمایش های انجام شده در این پژوهش
۹۷	۳-۶-۶ آزمایش های تعیین اندازه حفرات
۹۸	۳-۶-۷ شستشوی غشاها
۱۰۰	۳-۶-۸ بازیابی شار
۱۰۰	۳-۶-۹ اندازه گیری مقاومت ذاتی و مقاومت ناشی از گرفتگی غشا

فصل ۴ نتایج و بحث

۱۰۲	۱-۴ مقدمه
۱۰۲	۴-۲ بررسی اثر تغییرات فشار بر شار جریان عبوری آب پنیر
۱۰۵	۴-۳ تغییرات شار بر حسب سرعت جریان خوراک
۱۰۶	۴-۴ تغییرات شار با زمان
۱۰۶	۴-۵ بررسی اثر دما بر شار جریان عبوری آب پنیر
۱۰۹	۴-۶ بررسی اثر تغییر اندازه حفره غشا بر شار جریان عبوری
۱۱۰	۴-۷ بررسی اثر اصلاح سطح با افزودن نانوذره بر شار جریان عبوری
۱۱۵	۴-۸ تأثیر تغییرات پارامترهای عملیاتی بر پسدهی پروتئین و عبور لاكتوز
۱۲۰	۴-۹ بازیابی شار جریان عبوری از غشا پس از شست و شوی غشا
۱۲۱	۴-۱۰ مقاومت ذاتی غشا و مقاومت ناشی از گرفتگی
۱۲۱	۴-۱۰-۱ مقاومت ذاتی غشا
۱۲۲	۴-۱۰-۲ مقاومت ناشی از گرفتگی
۱۲۳	۴-۱۱ مقایسه نتایج در زمینه تصفیه آب پنیر با نتایج بدست آمده از پژوهش حاضر

فصل ۵ نتیجه گیری و پیشنهادها

۱۲۸	۵-۱ نتیجه گیری
۱۳۰	۵-۲ پیشنهادات

مراجع

پیوست الف ۱۳۲

فهرست اشکال

صفحه

عنوان

شکل ۱-۱: گستره فرآیندهای جداسازی غشایی در صنایع لبیات.....	۲
شکل ۱-۲: محصولات فرآوری آب پنیر مایع.....	۵
شکل ۱-۳: لاکتوفرین.....	۷
شکل ۱-۴: ایمونوگلوبولین‌ها.....	۸
شکل ۱-۵: بتالاکتوگلوبولین.....	۸
شکل ۱-۶: آلفا لاکتالبومین.....	۱۰
شکل ۱-۷: سیستم‌های فیلتراسیون غشایی استفاده شده در صنایع لبی.....	۱۸
شکل ۲-۱: شار آب خالص و آب پنیر بر حسب TMP.....	۲۵
شکل ۲-۲: فرآیند تغليظ آب پنیر با استفاده از اولترافیلتراسیون و اسمز معکوس.....	۲۹
شکل ۲-۳: نمایی از فرآیند دیافیلتراسیون.....	۳۰
شکل ۲-۴: شار جریان عبوری بر حسب VCF.....	۳۲
شکل ۲-۵: کاهش شار بر حسب زمان به دلیل ترکیب تأثیر گرفتگی و پلاریزاسیون غلظتی.....	۳۵
شکل ۲-۶: نمایی از فرآیندهای مختلف منجر به گرفتگی غشا.....	۳۶
شکل ۲-۷: بخش‌های مختلف فرآیند فیلتراسیون غشایی با نیرو محرکه فشار.....	۳۸
شکل ۲-۸: موارد مهم در شستشوی غشا.....	۴۲
شکل ۲-۹: مقاومت دمایی مواد مختلف.....	۴۹
شکل ۲-۱۰: مقاومت در برابر کلر برای مواد مختلف.....	۴۹
شکل ۲-۱۱: مقاومت در برابر pH برای مواد مختلف.....	۴۹
شکل ۲-۱۲: نمایی از مدول لوله ای.....	۵۲
شکل ۲-۱۳: نمایی از مدول قاب و صفحه.....	۵۳
شکل ۲-۱۴: نمایی از مدول مارپیچی.....	۵۴
شکل ۲-۱۵: نمایی از مدول مارپیچی.....	۵۴

..... شکل ۱۶-۲: نمایی از مدول الیاف توخالی	۵۵
..... شکل ۱۷-۲: شماتیکی از سیستم اولترافیلتراسیون	۵۶
..... شکل ۱۸-۲: شماتیکی از فرآیند جداسازی غشایی	۵۹
..... شکل ۱۹-۲: تغییرات شار جریان عبوری کلی بر حسب TMP	۶۰
..... شکل ۲۰-۲: شار جریان عبوری برای غشاهای مختلف در فیلتراسیون با آب پنیر	۶۳
..... شکل ۲۱-۲: موازنۀ جرم فرآیند ترکیبی پیشنهاد شده	۶۵
..... شکل ۲۲-۲: روش‌های جایگزین چرخه آب پنیر	۶۸
..... شکل ۲۳-۲: مقادیر حذف COD و COD% برای هر مدول و مدول‌های پشت سر هم	۷۱
..... شکل ۲۴-۲: تولید لاکتوز از آب پنیر با استفاده از فرآیندهای سری مختلف	۷۲
..... شکل ۲۵-۲: شماتیکی از دو راهکار آزمایش شده به منظور جداسازی	۷۶
..... شکل ۲۶-۲: دستگاه رشته ساز الیاف توخالی	۷۷
..... شکل ۲۷-۲: تصویر SEM غشا PES-TiO ₂ و غشا اصلاح شده PES	۸۱
..... شکل ۲۸-۲: تصویر SEM مقطع عرضی غشا الیاف توخالی	۸۳
..... شکل ۱-۳: شماتیکی از جریان ورود و خروج به مژوهل	۸۷
..... شکل ۲-۳: تصویری از مژوهل الیاف توخالی به کار برده شده در این پژوهش	۸۷
..... شکل ۳-۳: شماتیکی از فرآیند اولترافیلتراسیون جریان متقطع	۸۸
..... شکل ۴-۳: نمایی از setup تهیه شده برای انجام آزمایشات اولترافیلتراسیون آب پنیر	۸۸
..... شکل ۵-۳: (الف) معرف برdfورد، (ب) معرف پس از اضافه کردن محلول پروتئینی	۹۲
..... شکل ۶-۳: منحنی کالیبراسیون آنالیز پروتئین	۹۴
..... شکل ۷-۳: منحنی کالیبراسیون آنالیز لاکتوز	۹۶
..... شکل ۸-۳: آزمایش‌های انجام شده در این پژوهش بر روی آب پنیر	۹۷
..... شکل ۹-۳: (الف) شستشوی مستقیم (ب) معکوس برای یک الیاف	۹۹
..... شکل ۱-۴: تغییرات شار جریان عبوری به عنوان تابعی از سرعت جریان عرضی خوارک در فشارهای مختلف و دمای	
..... (الف) M ₁ (ب) M ₂ (پ) M ₃ (ج) M ₄ (ج) M ₅ ۴۳ °C	۱۰۵

شکل ۴-۲: تغییرات شار جریان عبوری به عنوان تابعی از زمان در دمای 43°C و فشار ۱ bar

شکل ۴-۳: تغییرات شار جریان عبوری به عنوان تابعی از سرعت جریان عرضی خوراک در دماهای 27°C , 35°C و

۱۰۹ و فشار 43°C ۱ bar (الف) M_1 (ب) M_2 (پ) M_3 (ج) M_4 (چ)

شکل ۴-۴: تغییرات شار غشاها مختلف با تغییرات سرعت جریان عرضی خوراک.

شکل ۴-۵: تغییرات پس دهی پروتئین و عبوردهی لاکتوز با تغییرات سرعت جریان عرضی خوراک.

شکل ۴-۶: (الف) نمونه ای از خوراک آب پنیر و روودی، (ب) جریان عبوری از غشا.

شکل ۴-۷: درصد بازیابی شار برای هر غشا پس از انجام فرآیند شستشو.

شکل ۴-۸: مقاومت ذاتی غشاها مختلف در فشارهای ۱, ۲, ۳ bar

شکل ۴-۹: مقاومت گرفتگی ایجاد شده بر روی سطح غشاها پس از انجام هر آزمایش.

شکل الف-۱: تغییرات شار جریان عبوری به عنوان تابعی از زمان در فشارهای متفاوت برای غشا M_1 در دمای (الف)

۱۳۳ و 27°C , (ب) 43°C و 35°C (ج)

شکل الف-۲: تغییرات شار جریان عبوری به عنوان تابعی از زمان در فشارهای متفاوت برای غشا M_2 در دمای (الف)

۱۳۵ و 27°C , (ب) 43°C و 35°C (ج)

شکل الف-۳: تغییرات شار جریان عبوری به عنوان تابعی از زمان در فشارهای متفاوت برای غشا M_3 در دمای (الف)

۱۳۶ و 27°C , (ب) 43°C و 35°C (ج)

شکل الف-۴: تغییرات شار جریان عبوری به عنوان تابعی از زمان در فشارهای متفاوت برای غشا M_4 در دمای (الف)

۱۳۷ و 27°C , (ب) 43°C

شکل الف-۵: تغییرات شار جریان عبوری به عنوان تابعی از زمان در فشارهای متفاوت برای غشا M_5 در دمای (الف)

۱۳۸ و 27°C , (ب) 43°C

شکل الف-۶: تغییرات شار جریان عبوری به عنوان تابعی از سرعت جریان عرضی خوراک در فشارهای متفاوت برای

غشا M_1 در دمای (الف) 27°C , (ب) 35°C و (ج) 43°C

شکل الف-۷: تغییرات شار جریان عبوری به عنوان تابعی از سرعت جریان عرضی خوراک در فشارهای متفاوت برای

غشا M_2 در دمای (الف) 27°C , (ب) 35°C و (ج) 43°C

شكل الف-۸: تغييرات شار جريان عبوری به عنوان تابعی از سرعت جريان عرضی خوراک در فشارهای متفاوت برای

غشا M3 در دمای (الف) 27°C ، (ب) 35°C و (ج) 43°C 143

شكل الف-۹: تغييرات شار جريان عبوری به عنوان تابعی از سرعت جريان عرضی خوراک در فشارهای متفاوت برای

غشا M4 در دمای (الف) 27°C ، (ب) 35°C 144

شكل الف-۱۰: تغييرات شار جريان عبوری به عنوان تابعی از سرعت جريان عرضی خوراک در فشارهای متفاوت برای

غشا M5 در دمای (الف) 27°C ، (ب) 35°C 145

شكل الف-۱۱: تغييرات شار جريان عبوری به عنوان تابعی از زمان در دماهای متفاوت برای غشا M1 در فشار (الف)

..... 146 ، (ب) 2 bar (ج) 2 bar 1 bar

شكل الف-۱۲: تغييرات شار جريان عبوری به عنوان تابعی از زمان در دماهای متفاوت برای غشا M2 در فشار (الف)

..... 148 ، (ب) 2 bar (ج) 2 bar 1 bar

شكل الف-۱۳: تغييرات شار جريان عبوری به عنوان تابعی از زمان در دماهای متفاوت برای غشا M3 در فشار (الف)

..... 149 ، (ب) 2 bar (ج) 2 bar 1 bar

شكل الف-۱۴: تغييرات شار جريان عبوری به عنوان تابعی از زمان در دماهای متفاوت برای غشا M4 در فشار (الف)

..... 151 ، (ب) 2 bar (ج) 2 bar 1 bar

شكل الف-۱۵: تغييرات شار جريان عبوری به عنوان تابعی از زمان در دماهای متفاوت برای غشا M5 در فشار (الف)

..... 152 ، (ب) 2 bar (ج) 2 bar 1 bar

شكل الف-۱۶: تغييرات شار جريان عبوری به عنوان تابعی از سرعت جريان عرضی خوراک در دماهای متفاوت برای

غشا M1 در فشار (الف) 1 bar ، (ب) 2 bar و (ج) 3 bar 154

شكل الف-۱۷: تغييرات شار جريان عبوری به عنوان تابعی از سرعت جريان عرضی خوراک در دماهای متفاوت برای

غشا M2 در فشار (الف) 1 bar ، (ب) 2 bar و (ج) 3 bar 155

شكل الف-۱۸: تغييرات شار جريان عبوری به عنوان تابعی از سرعت جريان عرضی خوراک در دماهای متفاوت برای

غشا M3 در فشار (الف) 1 bar ، (ب) 2 bar و (ج) 3 bar 157

شكل الف-۱۹: تغييرات شار جريان عبوری به عنوان تابعی از سرعت جريان عرضی خوراک در دماهای متفاوت برای

غشا M4 در فشار (الف) 1 bar ، (ب) 2 bar و (ج) 3 bar 158

شکل الف-۲۰: تغییرات شار جریان عبوری به عنوان تابعی از سرعت جریان عرضی خوراک در دماهای مختلف برای ۱۶۰^۳ bar (الف) ۱ bar (ب) ۲ bar (ج) غشا M4 در فشار

فهرست جداول

صفحه

عنوان

جدول ۱-۱: ترکیب معمول آب پنیر مایع و خشک	۴
جدول ۱-۲: پروتئین های آب پنیر شیرین: ترکیب معمول و خواص فیزیکی	۶
جدول ۱-۳: عمدہ پروتئین های آب پنیر به همراه فواید و مقادیر آن ها	۱۲
جدول ۱-۴: مراحل برجسته در توسعه تکنولوژی غشایی و کاربردهای آن در فرآیندهای لبنی	۱۴
جدول ۲-۱: مقایسه بین روش های فیلتراسیون آب پنیر	۱۸
جدول ۲-۲: داده های شار و ضریب گرفتگی در حین UF شیر و آب پنیر در حالت برگشتی کامل	۲۳
جدول ۲-۳: خصوصیات رسوب بر روی غشا و مواد شستشو دهنده پیشنهاد شده برای حذف آنها	۴۳
جدول ۴-۱: مشخصات غشاهای مورد آزمایش مطابق بر اطلاعات سازنده	۶۲
جدول ۴-۲: خصوصیات مدول های استفاده شده در فرآیند [۲۹]	۷۰
جدول ۴-۳: خصوصیات مدول های استفاده شده در فرآیند [۲۵]	۷۳
جدول ۷-۱: عملکرد UF1 برای جداسازی لاکتوز از پروتئین	۷۳
جدول ۸-۱: عملکرد UF2 برای جداسازی لاکتوز از پروتئین در حالت نرمال و دیافیلتر در P2	۷۳
جدول ۹-۱: عملکرد UF3 برای جداسازی لاکتوز از پروتئین در حالت نرمال و دیافیلتر در P3	۷۴
جدول ۱۰-۱: عملکرد UF3 برای جداسازی لاکتوز از پروتئین در حالت نرمال و دیافیلتر در P4	۷۵
جدول ۱-۳: درصد ترکیبات پودر آب پنیر	۸۵
جدول ۲-۳: مشخصات غشاهای الیاف توخالی مورد بررسی در این پژوهش	۹۰
جدول ۱-۴: میانگین برای پس دهی پروتئین در آزمایشات	۱۱۹
جدول ۲-۴: میانگین برای عبوردهی لاکتوز در آزمایشات	۱۱۹
جدول ۳-۴: مقایسه نتایج این پژوهش با سایر پژوهش های انجام شده در زمینه تصفیه آب پنیر	۱۲۶

فصل ١

كليات

۱-۱ مقدمه

صنعت لبندیات یکی از اصلی‌ترین منابع تولید فاضلاب است. این صنعت بر پایه فرآوری و ساخت از شیر خام به محصولاتی همچون ماست، بستنی، کره، پنیر و انواع مختلفی از دسرها توسط فرآیندهای مختلف از جمله پاستوریزاسیون، انعقاد، فیلتراسیون، سانتریفیوژ، سردسازی و غیره است. خصوصیات پسآب‌های لبندی می‌تواند بسته به محصول نهایی، نوع سیستم و روش تولید مورد استفاده در کارخانه به طور قابل توجهی متفاوت باشد. این پسآب‌ها عمدتاً از رقت‌های مختلف شیر (یا محصولات تغییر شکل یافته)، آب شستشو حاوی مواد شیمیایی اسیدی و قلیایی بعد از شستشوی بطری‌ها، مخازن، تجهیزات فرآیندی (ابزارها، پمپ‌ها) تشکیل می‌شوند [۱]. از نقطه نظر زیست محیطی، در بین پارامترهای اصلی پسآب‌های لبندی، میزان بالای بار آلی باید برجسته شود. پسآب‌های لبندی به غیر از پسآب پنیر، با بار ماده آلی کمتر از 15 g/L برای نیاز شیمیایی به اکسیژن (COD) و 5 g/L برای نیاز بیولوژیکی به COD مشخص می‌شوند. در حالی که آب پنیر یک آلایینده قوی با $\text{BOD}_{\text{O}_2} / \text{L}$ بین $30-45$ و 4000 g/L در حدود 60 g/L است [۲]، از اینرو توجه به آب پنیر در میان سایر پسآب‌های لبندی از اهمیت ویژه‌ای برخوردار فاضلاب 1900 انسان را دارد [۳]. از اینرو توجه به آب پنیر در میان سایر پسآب‌های لبندی از اهمیت ویژه‌ای برخوردار است و مطالعات بیشتری را مطالبه می‌کند.

جداسازی و تصفیه در صنایع به دلیل کاربرد وسیع آن در زیست‌پزشکی و صنایع غذایی یک فرآیند تعیین‌کننده است. روش‌هایی مثل الکتروفورز و کروماتوگرافی (تبادل یونی، ژل کروماتوگرافی و کروماتوگرافی تمايلی و غیره) که اخیراً برای تولید مقادیر اندک پروتئین در تحقیقات آزمایشگاهی استفاده شده‌اند، برای جداسازی و تصفیه پروتئین استفاده می‌شوند. گرچه این روش‌ها به سختی به مقیاس بزرگ‌تر تعمیم داده می‌شوند، که این مسئله تولید را محدود می‌سازد. علاوه بر این، روش‌هایی مثل کروماتوگرافی و الکتروفورز به پشتیبانی تجهیزات پیچیده‌تر برای آزمایشات پربازده احتیاج دارند و به طور معمول با توجه به هزینه بسیار بالای این فرآیندها بازده محصول کمی دارند. در نتیجه، روش‌های جداسازی که بازده عملیاتی محصول با هزینه کمتر دارند در صنعت مطلوب‌ترند [۴]. در بین این روش‌ها، فرآیندهای غشایی مثل میکروفیلتراسیون (MF)، اولترافیلتراسیون (UF)، نانوفیلتراسیون (NF)، اسمزمعکوس (RO) الکترودیالیز (ED) و استفاده از ترکیب این روش‌ها توجه بسیاری را در سال‌های اخیر برای جداسازی و تصفیه پروتئین آب پنیر به دلیل تناسب آن‌ها با پروتئین نسبت به فرآیندهای دیگر، نیاز به انرژی