

## بررسی کارایی سه نوع غشای اسمز معکوس برای تصفیه پساب احیا رزین‌های تعویض یونی

### چکیده

هدف این تحقیق بررسی امکان تصفیه پساب‌های احیا رزین‌های تعویض یونی یکی از مجتمع‌های پتروشیمی کشور با استفاده از روش اسمز معکوس است. در حال حاضر این پساب بعد از خشی‌سازی به حوضچه‌های تبخیری ارسال می‌شود. برای انجام آزمایش‌ها، پایلوتی طراحی و ساخته شد که کارایی سه نوع غشاء را به وسیله قطعه کوچکی از غشاء بررسی کند. در این تحقیق، از سه نوع غشای اسمز معکوس مخصوص آب دریا به نامهای تجاری CSM و FILMTEC استفاده شد. با تغییر دادن فشار و میزان ریکاوری (سرعت افقی عبور جریان از روی سطح غشاء) سعی در کسب بالاترین میزان دفع نمک و بهترین میزان فلاکس شد. برای متغیر فشار سه سطح ۲۰، ۲۵ و ۳۰ بار در نظر گرفته شد و برای ریکاوری یا مقدار سرعت افقی عبور سیال، مقادیر ۰/۲۷، ۰/۵۴ و ۰/۸۱ متر بر ثانیه انتخاب شد که در مجموع برای سه نوع غشای مورد استفاده ۲۷ حالت هر کدام حداقل به مدت ۵ ساعت مورد بررسی و آزمایش قرار گرفت. نتایج نشان داد غشای FILMTEC بالاترین میزان پس‌دهی نمک را نشان می‌دهد همچنین فشار ۲۵ بار و سرعت افقی ۰/۵۴ متر بر ثانیه به عنوان بهترین حالت انتخاب شد. در این شرایط هدایت الکتریکی پساب تصفیه شده از مقدار اولیه  $14420 \mu\text{m}^2/\text{cm}$  به  $470 \mu\text{m}^2/\text{cm}$  رسید و فلاکس پرمیت، یا آب تولیدی برابر  $1/39.1 \text{ m}^3/\text{hr}$  شد، همچنین آنالیز پساب تصفیه شده حاکی از بازده حذف بالای ۹۷٪ برای اکثر کاتیون‌ها و آنیون‌های است. ضمن این که تصفیه‌پذیری این پساب بخوبی قابل انجام است، امکان استفاده مجدد از پساب تصفیه شده با بررسی‌های دقیق‌تر در سایر بخش‌ها از جمله آبیاری فضای سبز وجود دارد.

### کلید واژه

پساب احیا رزین‌ها، اسمز معکوس، محفظه غشاء، پس‌دهی نمک و فلاکس پرمیت

### سرآغاز

است سعی بر این بوده که با استفاده از سه نوع غشای موجود در بازار و با روش تصفیه اسمز معکوس<sup>۱</sup>، پساب‌های احیا رزین‌های تعویض یونی را که در حال حاضر بدون هیچ تصفیه‌ای دفع می‌شود، مورد تصفیه و استفاده مجدد قرار داد. بنابراین در ادامه ضمن معرفی منبع آب این واحد صنعتی و مراحل تصفیه آب و تولید پساب مورد نظر، روش‌های فعلی دفع این پساب و روش پیشنهادی در این تحقیق مورد بررسی قرار می‌گیرد. همان‌طور که می‌دانیم حجم آب مصرفی در سیستم‌های خنک کننده اغلب صنایع، بیشترین درصد از کل آب مصرفی آن واحد صنعتی را شامل می‌شود. در این واحد صنعتی هم

کمبود آب، بخش‌های مختلف اجتماع از جمله صنایع را مجبور کرده است که در بازنگری کلی، روش‌های مختلف صرفه‌جویی و استفاده مجدد از پساب‌ها و تصفیه آنها را مدنظر قرار دهند، صنعت پتروشیمی ایران نیز از این قاعده مستثنی نبوده و سعی در استفاده مجدد از پساب‌ها و استفاده از روش‌های نو در تصفیه پساب‌هایی که تاکنون بدون تصفیه دفع می‌شدند، دارد. اهمیت موضوع با توجه به توسعه سریع صنعت پتروشیمی در ایران بیش از پیش مشخص می‌شود. در این تحقیق که دریکی از مجتمع‌های پتروشیمی ایران انجام شده

همچنین استفاده در زمین‌های خاص<sup>۴</sup> و تبخیر حرارتی کنترل شده نیز روش‌های دیگر برای دفع پساب احیای رزین‌ها با غلظت‌های کمتر و (Tchobanoglou, 2003) نقاطی است که گزینه‌های قبلی قابل انجام نیست. یکی از روش‌هایی که اخیراً برای پساب‌های احیای رزین‌ها MD توپیش یونی مطرح شده است استفاده از روش تقطیر غشایی<sup>۵</sup> یا است، در این روش پساب احیای رزین کاتیون‌گیر که اسیدی است تحت دمای خاصی از درون غشاها لوله‌ای با قطر کم عبور می‌کند و آب و اجزایی که تبخیر می‌شوند، روزنه‌های غشاء را پر می‌کنند و بتدريج به سمت بیرون لوله تشکیل می‌شود و پساب غلیظتر شده در داخل لوله‌ها به سمت بیرون حرکت می‌کند. نیروی عمل کننده در این حالت همان اختلاف فشار بخار است (Gryta, et al., 2006).

استفاده از فرایندهای غشایی به عنوان یک عنصر کلیدی در فرایندهای تصفیه پیشرفته و استفاده مجدد از فاضلاب‌ها برای احیای مجدد آبهای زیرزمینی و استفاده غیرمستقیم به عنوان آب آشامیدنی در دنیا رو به گسترش است (Wintgens, et al., 2005). در تحقیقی استفاده مجدد از فاضلاب‌های صنعتی توسط روش‌های فیلتراسیون و اسمز معکوس به طور موفقیت‌آمیزی در نیروگاه حرارتی نشان داده شده است (Mohsen, 2004). در تحقیق دیگر آب دورریز معدن و آبهای دور ریز واحد کولینگ توسط غشای اسمز معکوس تا حدی تصفیه شد که توانایی استفاده مجدد پیدا کند (Buhrmann, et al., 1999).

با وجود تحقیقات زیاد در ارتباط با استفاده از فرایندهای غشایی برای تصفیه پساب‌های صنعتی، مطالعه‌ای که در آن استفاده از فرایند اسمز معکوس (RO) برای تصفیه پساب احیای رزین‌های تعویض یونی استفاده شده باشد، مشاهده نشد. بنابراین با توجه به این که خصوصیات این پساب در مواردی شبیه آبهای لب شور، یا آب دریاست فرض بر این گذاشته شد که غشای اسمز معکوس توانایی حذف نمک‌های محلول در این پساب را دارد، بنابراین لازم است که پایلوتوی فراهم شود که بتوان در شرایط مختلف فشار، و دبی، تصفیه پذیری و امکان تصفیه پساب احیای رزین‌های تعویض یونی را بررسی کرد. معمولاً در این گونه پایلوتها از المنت حلزونی استفاده می‌شود اما برای این که بتوانی با هزینه کمتر و دقت بالاتر به وسیله روش‌های آزمایشگاهی نتایج بهتری کسب کرد از قسمت کوچک غشاء (در حدود  $10 \times 15$  سانتی‌متر) که در بین دو قطعهٔ فولادی به نام محفظهٔ غشاء<sup>۶</sup> با ضخامت و ساخت مناسب که متحمل فشار بالا باشد استفاده می‌کنند.

وضع به همین منوال است، با این تفاوت که برای جبران آبهای از دست رفته به صورت تبخیر، یا اشکال دیگر، از آب بدون یون، یا آب یون‌زدایی شده به عنوان آب جرانی<sup>۷</sup> استفاده می‌کنند. علت این موضوع این است که سیستم خنک‌کننده این مجتمع از نوع بدون زیربریز<sup>۸</sup> است و دلیل آن هم استفاده از کرومات روی به عنوان ماده محافظ در برابر خودگی است و به دلیل سمی‌بودن کرومات روی برای انسان و محیط زیست این سیستم خنک‌کننده هیچ‌گونه آب دور ریزی نباید داشته باشد. در نتیجهٔ جهت جبران آبهای از دست رفته به شکل بخار باید آب یون زدایی شده به سیستم تزریق شود که این آب در واحد تعویض یون تولید می‌شود و رزین‌های واحدهای تعویض یون هم بعد از چند ساعت کار کردن با توجه به کیفیت آب، نوع رزین و شرایط بهره‌برداری اشاع می‌شوند و می‌باید توسط اسید و قلیاً احیا شوند. این عمل منجر به ایجاد پساب حاوی مقادیر زیاد املاح محلول می‌شود که باید دفع شود. آب خام ورودی پس از تصفیهٔ مقدماتی حذف ذرات معلق و کلرئیدی به واحد تعویض یون که از آبهای سطحی تأمین می‌شود وارد می‌شود که دارای  $4$  سری ستون تعویض یونی کاتیونی و آئیونی است و همیشه یک سری از این ستون‌ها در حالت آماده، یا احیای رزین‌ها است.

هر مجموعه از این ستون‌های تعویض یون در فاصلهٔ دو احیاء مقدار  $2400 - 2400\text{ m}^3$ ، آب بدون یون تولید می‌کند و معمولاً در  $24$  ساعت  $12000\text{ m}^3$  آب تولید می‌شود که با انجام عملیات احیای رزین‌ها حجمی معادل  $1000\text{ m}^3$  تولید می‌شود  $TDS > 1000\text{ mg/l}$   $18500\text{ }\mu\text{s/cm} - 13500$ ، یا  $13500\text{ }\mu\text{s/cm}$  شایان ذکر است در این واحد رزین کاتیون‌گیر قوی و رزین آئیون‌گیر ضعیف استفاده می‌شود و از اسید نیتریک  $5\%$  برای احیای رزین کاتیون‌گیر و از محلول آمونیاک  $4\%$  برای احیای رزین آئیون‌گیر استفاده می‌شود و در طی عملیات احیای رزین‌ها معمولاً با اختلاط پساب حاصل از احیای کاتیون‌گیر که اسیدی است و پساب حاصل از احیای آئیون‌گیر که قلیایی است، پساب با  $pH \geq 7$  تولید می‌شود که در حال حاضر مستقیماً به سمت حوضچه‌های تبخیری ارسال می‌شود. آنالیز شیمیایی پساب پیش‌گفته در بخش‌های بعدی ارائه می‌شود.

روش‌های متداول دفع این پساب‌ها در دنیا شامل تخلیه در آبهای لب شور یا آبهای شور مثل دریاست، همچنین تزریق به چاههای عمیق و تزریق کنترل شده به شبکه‌های جمع آوری فاضلاب و ارسال به حوضچه‌های تبخیری روش‌های دیگر است (MWH, 2005).

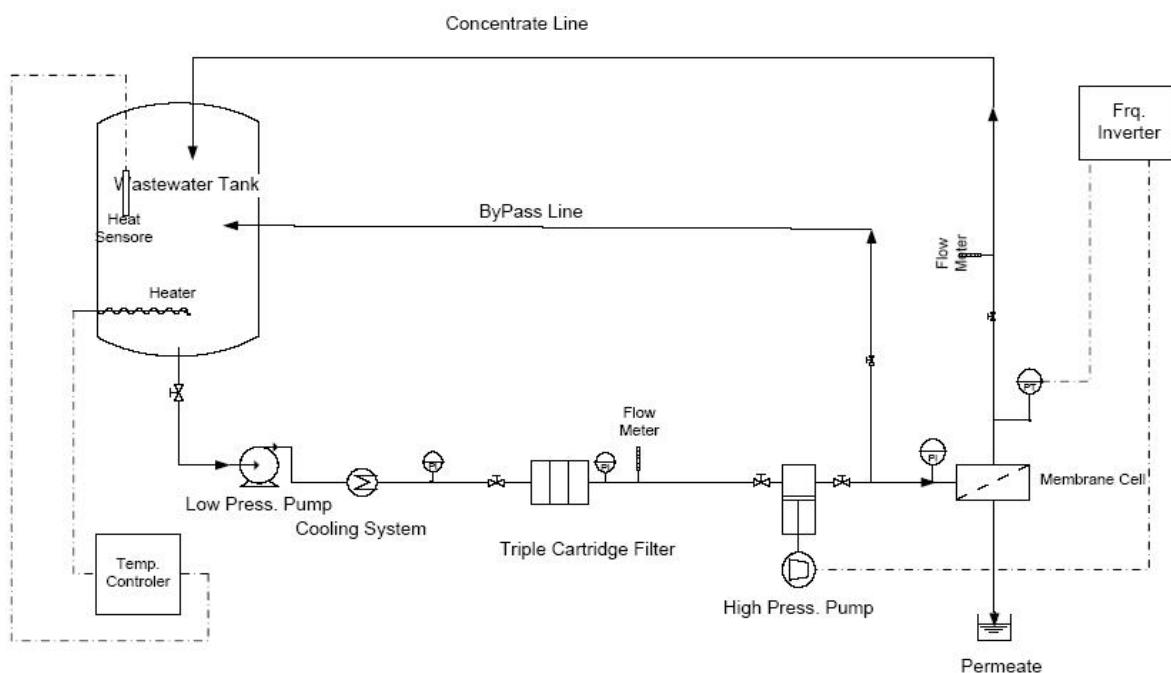
هدایت الکتریکی بالای  $14000 \mu\text{s}/\text{cm}$  مانند آب دریا، یا آبهای خیلی لب شور است ولی به دلیل این که در کارهای تحقیقی موجود موردی از استفاده از سیستم RO برای این پساب مشاهده نشد، اطلاعات اولیه‌ای وجود نداشت. بنابراین تصمیم گرفته شد ابتدا با استفاده از تکه کوچک غشاء ( $10 \times 15\text{cm}$ ) و محفظه دو قسمتی فولادی به نام محفظه غشاء و ایجاد شرایط لازم از لحاظ فشار و سیستم‌های کنترلی، کارایی غشای اسمز معکوس را برای کاهش هدایت الکتریکی این پساب بررسی کنیم.

در شکل شماره (۱) نمای کلی پایلوت ساخته شده و اجزای آن نشان داده شده است.

در تحقیقی برای مقایسه عملکرد دو نوع مختلف غشاء برای تصفیه پساب حاوی سیلیس از غشای صفحه‌ای<sup>۷</sup> و محفظه غشاء استفاده شد (Sheikholeslami, and Zhou, 2000). در تحقیق دیگری از یک وسیله محفظه فشار به ابعاد  $2/5 \times 20\text{cm}$  و ضخامت عبور آب  $1\text{mm}$  استفاده شد تا کارایی چهار نوع غشاء در شرایط مختلف فشار برای تصفیه نوعی پساب ارزیابی شود (Sadr ghayeni, et al., 1998).

### مواد و روش بورسی، پایلوت و اجزای آن

روشی که در این تحقیق برای تصفیه پساب‌های احیای رزین‌های تعویض یونی در نظر گرفته شده است استفاده از روش اسمز معکوس است. زیرا فرض بر این است که این نوع پساب با داشتن



شکل شماره (۱) نمای کلی پایلوت تصفیه پساب احیای رزین‌ها به روش اسمز معکوس

فشار قوی از نوع رفت و برگشتی می‌شود و پس از رسیدن به فشار لازم از قطعه محفظه غشاء که قسمت اصلی تصفیه کننده پایلوت، یا همان غشای RO است عبور می‌کند. البته در این قسمت فشار و سرعت افقی عبور آب<sup>۸</sup> با استفاده از شیر کنار گذر<sup>۹</sup> که بلا فاصله بعد از خروج پساب از پمپ رفت و برگشتی تعییه شده تنظیم می‌شود تا بتوان در شرایط مختلف فشار و سرعت افقی عبور آب از روی سطح غشاء کارایی سیستم را ارزیابی کرد. پساب بعد از ورود به قطعه محفظه غشاء دو قسمت می‌شود: آب تصفیه شده، یا پرمیت<sup>۱۰</sup> و آب تغییظ شده<sup>۱۱</sup>.

پساب مورد نظر به وسیله یک انشعاب، ۵/۰ اینچی از خط اصلی گرفته شده و پس از عبور از فیلتر شنی برای حذف ذرات ریز رسوبات، خوردگی و رزین‌های ریز، این پساب وارد مخزن اصلی پایلوت شده، سپس از ته مخزن توسط پمپ کم فشار از نوع سانتریفوژ پمپاژ شده و بعد از عبور از لوله‌های مارپیچ، یا قسمت خنک کننده، وارد کارترينج فیلترهای سه گانه می‌شود. این فیلترها شامل فیلتر ۲۰ میکرونی، فیلتر ۵ میکرونی کربن فعال و فیلتر ۵ میکرونی، یا ۱ میکرونی حذف ذرات کلوبیدی می‌شود. پساب بعد از خروج از کارترينج فیلترها وارد پمپ

- ۱- غشای TM.810 از شرکت Toray به قطر ۴ اینچ و طول ۴۰ اینچ مخصوص آب دریا.
  - ۲- غشای CSM-RE2521-SR از شرکت Saehan به قطر ۲/۵ اینچ و طول ۲۱ اینچ مخصوص آب دریا.
  - ۳- غشای SW30-4040 از شرکت DOW FILMTEC به قطر ۴ اینچ و طول ۴۰ اینچ مخصوص آب دریا.
- غشاء‌های مذکور به صورت حلقه‌گیری خردباری و بعد به کمک اره با دقت بریده شد و غشاهای صفحه‌ای از سطوح موجود در این غشاها بددست آمد. مشخصات کامل غشاها در جدول شماره (۱) ارائه شده است.
- آنالیزهای شیمیایی پساب واحد و پساب تصفیه شده در آزمایشگاه مجهر آب و فاضلاب انجام شد. ولی اندازه‌گیری‌های هدایت الکتریکی، pH و دما در محل و با استفاده از دستگاههای شرکت EUTECH، مدل CON510 برای اندازه‌گیری هدایت الکتریکی و دستگاه pH510 برای اندازه‌گیری pH و دما استفاده شد.

**جدول شماره (۱): مشخصات سه نوع غشای مخصوص آب دریا مورد استفاده در تحقیق**

FILMTEC SW30-4040	CSM-RE2521.SR	Toray TM 810	مشخصات \ نوع غشاء
۹۹/۴	۹۹/۶	۹۹/۷	درصد پس دهی نمک <sup>۱</sup> %
۶۹	۸۲	۶۹	حداکثر فشار کاری (بار)
۴۰/۵	۳۲/۲	۳۲	میزان فلاکس پرمیت <sup>۱</sup> $l/m^2.hr$
TFC پلی آمید	TFC پلی آمید	TFC <sup>۲</sup> پلی آمید	نوع و جنس غشاء
۲-۱۱	۳-۱۰	۳-۹	محدوده کاری pH
۱-۱۳	۲-۱۱	۲-۱۰	pH محدوده شستشو
کمتر از ۰/۱	۰/۱	کمتر از ۰/۱	میزان کلر مجاز (ppm)
۵	۵	۴	حداکثر مجاز SDI

(۱)- میزان پس دهی نمک و فلاکس پرمیت بر اساس شرایط مقابله به دست آمده است: محلول NaCl با غلظت ۳۲۰۰۰ ppm، فشار ۵۵ بار، دمای ۲۵ درجه سانتیگراد و ریکاوری ۸ درصد برای غشای ۴ اینچ قطر، ۴ اینچ طول و ریکاوری ۴ درصد برای غشای ۲/۵ اینچ قطر با ۲۱ اینچ طول.)

(2-TFC: Thin Film Composite)

در ادامه کار با توجه به وجود سیستم کنترل فشار، در طول مدت آزمایش این عمل به طور خودکار انجام شد. همچنین به دلیل وجود سیستم کنترل دما و قسمت خنک‌کننده، عمل تنظیم دما در حد  $۳۰ \pm ۰/۵ ^\circ C$  انجام شد. در این تحقیق دو متغیر فشار و سرعت افقی جریان از روی سطح غشاء در سه سطح انتخاب شد که مجموع

### رواه اندازی پایلوت و انجام آزمایش‌ها

ابتدا مخزن پایلوت به حجم ۲۰۰ لیتر از پساب پر و پمپ کم فشار روشن شد تا پساب در سیستم چرخش پیدا کند، سپس پمپ فشار قوی روشن شد و با استفاده از شیرهای کنار گذر و شیر خروجی از محفظه غشاء حدود فشار لازم و دبی لازم در هر مرحله تنظیم و

### بحث و نتیجه‌گیری

در سیستم‌های نمک زدایی از آب، کیفیت پرمیت می‌باید از لحاظ مناسب‌ترین استفاده و توجه به مسائل اقتصادی به بهترین حالت ممکن برسد (Al-Bastaki, 2004).

بر اساس اطلاعات مندرج در جدول شماره (۲) و مقایسه کارایی سه نوع غشاء از لحاظ میزان پس‌دهی نمک و فلاکس تولیدی طبق شکل شماره (۲) غشای FILMTEC بالاترین درصد پس‌دهی نمک را دارد و با توجه به این‌که ملاک اصلی انتخاب غشای مناسب برای تصفیه پساب احیای رزین‌ها، حداکثر بودن میزان پس‌دهی نمک است، بنابراین می‌توان گفت غشای FILMTEC مناسب‌ترین گزینه است ولی در مورد میزان فلاکس نمی‌توان بالاترین مقدار را مناسب‌ترین قلمداد کرد، زیرا معمولاً مقداری فلاکس بحرانی برای هرسیستم غشایی وجود دارد که چنانچه سیستم غشایی بالاتر از این مقدار فلاکس کار کند گرفتگی می‌تواند به سرعت ایجاد شود (Bacchin, 2006). بنابراین باید طبق شرایط اعلام شده از کارخانه سازنده غشاء برای حداکثر فلاکس، یا حداکثر میزان دبی پرمیت عمل کرد.

در این حالت طبق جداول غشای FILMTEC حداکثر مجاز دبی پرمیت  $3/0 \text{ متر مکعب بر ساعت}$  است و با توجه به این‌که مساحت کل غشاء  $4 \text{ اینچی}$  برابر  $7/4 \text{ مترمربع}$  است. بنابراین میزان حداکثر مجاز فلاکس پرمیت  $1/\text{m}^2 \cdot \text{hr} = 40/54 \text{ متر مکعب بر ساعت}$  می‌آید.

از میان آزمایش‌های موجود در جدول شماره (۲) آزمایش شماره ۲۳ نزدیک‌ترین مقدار را به حداکثر مجاز فلاکس  $1/\text{m}^2 \cdot \text{hr} = 40/54$  دارد. بنابراین می‌توان شرایط این آزمایش را به عنوان شرایط بهینه تصفیه پساب احیای رزین‌ها با استفاده از غشای FILMTEC کرد. این شرایط شامل فشار  $25 \text{ بار}$  و سرعت افقی  $0/54 \text{ متر بر ثانیه}$  است. همچنین عدد سرعت افقی، این آزمایش تقریباً حد متوسط است و از بین سه سرعت افقی این حالت مناسب‌تر است، بهدلیل این‌که معمولاً سرعت افقی کمتر ( $27/0 \text{ متر بر ثانیه}$ )، یا ریکاوری بالاتر احتمال گرفتگی غشاء را بیشتر می‌کند (Oh, 2009). همچنین مقدار فلاکس پرمیت آزمایش شماره ۲۲ نیز کمتر از فلاکس شماره آزمایش ۲۳ است و از طرف دیگر مقدار فلاکس شماره آزمایش ۲۴ بیشتر از حد مجاز تعیین شده برای این نوع غشاء است و با وجودی که مقدار پس‌دهی نمک این حالت بیشتر از شماره آزمایش ۲۳ است ولی به عنوان حالت بهینه انتخاب نمی‌شود.

در این حالت (آزمایش شماره ۲۳ جدول شماره ۲) هدایت الکتریکی پساب خروجی به  $470 \text{ رسانده است که } 96/74 \text{ درصد کاهش}$

حالتهای آزمایش برای هر نوع غشاء،  $9 \text{ حالت و جمعاً } 27 \text{ حالت}$  برای سه نوع غشای عملیات تصفیه انجام شد که هر حالت را حداقل به مدت ۵ ساعت ادامه داده تا بهترین فشار و سرعت عبور جریان که بهترین مقدار فلاکس  $(1/\text{m}^2 \cdot \text{hr})^{16}$  و کمترین هدایت الکتریکی  $^{17}$  را نتیجه می‌دهد، به عنوان شرایط بهینه تصفیه این نوع پساب انتخاب شود. نتایج فلاکس و هدایت الکتریکی حالت‌های ۲۷ گانه برای سه نوع غشاء مورد استفاده که شامل فشار در سه سطح  $20/0/25$  و  $30/0/27$  بار (Bar) و سرعت افقی جریان در سه سطح  $0/54/0/81$  و  $0/0/27$  متر بر ثانیه است در بخش نتایج ارائه شده است.

یادآوری این نکته ضروری است که برای اطمینان از این‌که پساب ورودی حداقل کدورت و مواد معلق را برای ورود به سیستم RO را داشته باشد پساب از کارتريج فیلترهای سه‌گانه عبور می‌کند و با اندازه‌گیری آزمون  $^{18}$  SDI در فوایل زمانی منظم (حداقل ۲ بار در طول هر آزمایش) و اطمینان از این‌که  $\text{SDI} < 3$  باشد، اندازه‌گیری‌های لازم انجام شد. روش اندازه‌گیری SDI در مراجع آمده است. نکته دیگر که در فرایندهای غشایی از لحاظ حفظ سلامت غشاء و جلوگیری از تخریب آن مهم است عدم مواد اکسیدکننده از قبیل کلر و پراکسید ئیدروژن و سایر مواد اکسیدکننده است.

در این تحقیق برای اطمینان از این مسئله از الکترود  $\text{ORP}^{19}$  استفاده شد و طبق مراجع موجود چنانچه عدد ORP کمتر از  $175 \text{ باشد}$ ، ورود پساب به سیستم غشایی اشکال ندارد (Byrne, 2002). در کلیه مراحل این تحقیق ORP پساب ورودی که تنظیم  $\text{pH}$  شده بود کمتر از عدد فوق بود.

### نتایج

جدول شماره (۲) مقایسه میزان فلاکس و پس‌دهی نمک سه نوع غشای مورد استفاده برای تصفیه پساب احیای رزین‌ها تعویض یونی را نشان می‌دهد. شایان ذکر است نتایج این جدول بر اساس هدایت الکتریکی حدود  $14000 \mu\text{s/cm}$  (پساب اصلی) و  $\text{pH}=7$  پساب ورودی به سیستم به دست آمده است (برای تنظیم pH پساب اصلی، با توجه به این‌که معمولاً  $\text{pH}$  پساب تولیدی  $8/5-9/5$  است با تزریق اسیدسولفوریک، pH را به  $7$  رسانده و سپس عملیات تصفیه انجام می‌شود). همچنین در جدول شماره (۳) آنالیز پساب اصلی و آنالیز پساب تصفیه شده برای مقایسه درصد حذف و کارایی غشای منتخب اسمز معکوس در تصفیه پساب‌های احیای رزین نشان داده شده است.

نتیجه کلی این است که در حال حاضر و بدون در نظر گرفتن مقایسه اقتصادی و فقط از لحاظ تصفیه‌پذیر بودن پساب احیای رزین‌ها، می‌توان گفت نتایج تحقیق حاضر نشان می‌دهد این‌گونه پساب‌ها با بازده حذف بالای ۹۷٪ نمک‌های محلول، (درسیستم پایلوت با میزان ریکاوری حدود ۱۴ درصد) امکان تصفیه‌شدن و استفاده مجدد را دارند. بدیهی است کسب ریکاوری‌های بالاتر موجب کاهش بازده حذف نمک‌های محلول می‌شود.

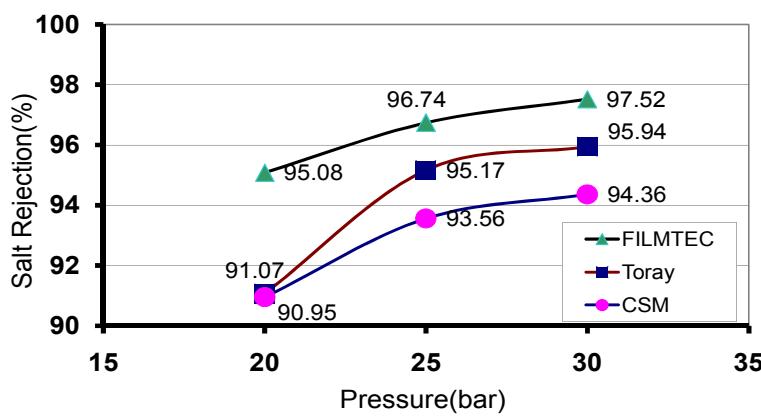
املاح محلول را نشان می‌دهد. در رابطه با جدول شماره (۳) که مقایسه‌پساب اولیه و پساب تصفیه شده (برای حالت فشار ۲۵ بار و سرعت افقی جریان ۰/۵۴ m/s) انجام شده است، نتایج بازده بالای ۹۷٪ کاهش برای اکثر کاتیون‌ها و آئیون‌ها و کیفیت خوب پرمیت و امکان استفاده مجدد آن را در بخش‌های مختلف از جمله کشاورزی و آبیاری فضای سبز نشان می‌دهد. همچنین پساب تغییط شده RO می‌باید به حوضچه‌های تبخیری جهت دفع نهایی فرستاده شود.

**جدول شماره (۲) : مقایسه میزان فلاکس و پس دهی نمک سه نوع غشای مورد استفاده برای تصفیه پساب احیای رزین‌ها تعویض یونی**

نوع غشای مورد استفاده	آزمایش شماره	فشار (بار)	سرعت افقی (m/s)	هدایت الکتریکی پرمیت ( $\mu s / cm$ )	فلاکس پرمیت ( $l/m^2.hr$ )	پس دهی نمک (%)
<b>Toray TM 810</b> برای تصفیه پساب احیای رزین‌ها با هدایت الکتریکی ۱۴۴۰۰ $\mu s / cm$	۱		۰/۲۷	۱۴۳۰	۳۰/۰۸	۹۰/۰۷
	۲	۲۰	۰/۵۴	۱۲۸۶	۳۱/۹۵	۹۱/۰۷
	۳		۰/۸۱	۱۱۷۰	۳۴/۹۶	۹۱/۸
	۴		۰/۲۷	۹۴۸	۳۴/۵۹	۹۳/۴۲
	۵	۲۵	۰/۵۴	۶۹۵	۴۰/۶۰	۹۵/۱۷
	۶		۰/۸۱	۵۲۰	۴۳/۹۸	۹۶/۳۹
	۷		۰/۲۷	۹۰۷	۴۱/۳۵	۹۳/۷۰
	۸	۳۰	۰/۵۴	۵۸۵	۴۷/۷۴	۹۵/۹۴
	۹		۰/۸۱	۵۰۰	۴۹/۶۲	۹۶/۵۳
<b>CSM-RE2521 SR</b> برای تصفیه پساب احیای رزین‌ها با هدایت الکتریکی ۱۴۴۴۰ $\mu s / cm$	۱۰		۰/۲۷	۱۷۲۰	۲۸/۰۹	۸۸/۰۹
	۱۱	۲۰	۰/۵۴	۱۳۰۷	۲۹/۳۲	۹۰/۹۵
	۱۲		۰/۸۱	۱۱۱۰	۳۱/۵۸	۹۲/۳۱
	۱۳		۰/۲۷	۱۰۱۰	۳۰/۸۳	۹۳/۰۱
	۱۴	۲۵	۰/۵۴	۹۳۰	۳۳/۰۸	۹۳/۵۶
	۱۵		۰/۸۱	۸۴۵	۳۶/۸۴	۹۴/۱۵
	۱۶		۰/۲۷	۸۹۰	۳۶/۰۹	۹۳/۸۴
	۱۷	۳۰	۰/۵۴	۸۱۵	۴۴/۳۶	۹۴/۳۶
	۱۸		۰/۸۱	۸۰۵	۴۵/۴۹	۹۴/۴۳
<b>FILMTEC SW30 4040</b> برای تصفیه پساب احیای رزین‌ها با هدایت الکتریکی ۱۴۴۲۰ $\mu s / cm$	۱۹		۰/۲۷	۱۰۳۱	۲۹/۳۲	۹۲/۸۵
	۲۰	۲۰	۰/۵۴	۷۱۰	۳۱/۲۰	۹۵/۰۸
	۲۱		۰/۸۱	۶۰۳	۳۴/۰۹	۹۵/۸۲
	۲۲		۰/۲۷	۵۱۰	۳۴/۲۱	۹۶/۴۶
	۲۳	۲۵	۰/۵۴	۴۷۰	۳۹/۱۰	۹۶/۷۴
	۲۴		۰/۸۱	۴۲۰	۴۱/۰۰	۹۷/۰۹
	۲۵		۰/۲۷	۴۵۰	۳۹/۸۵	۹۶/۸۸
	۲۶	۳۰	۰/۵۴	۳۵۸	۴۳/۶۱	۹۷/۵۲
	۲۷		۰/۸۱	۳۴۵	۴۶/۶۹	۹۷/۶۱

جدول شماره (۳): آنالیز پساب احیای رزین های تعویض یونی قبل و بعد از تصفیه و درصد کاهش هر جزء

درصد حذف %	برحسب		مقدار در پساب تصفیه شده (permeate)	مقدار در پساب اصلی	مشخصه
۹۸/۲۲	Na <sup>+</sup>	mg/l	۸	۴۵۰	سدیم
۹۸/۰۶	K <sup>+</sup>	mg/l	۰/۷	۳۶	پتاسیم
۹۹/۶۴	Ca <sup>۲+</sup>	mg/l	۱/۶	۴۳۹	کلسیم
۹۹/۴۰	Mg <sup>۲+</sup>	mg/l	۱/۲	۲۰۲/۵	منزیم
۹۸/۰۹	Ba <sup>۲+</sup>	mg/l	۰/۰۰۴	۰/۲۰۹	باریوم
۹۹/۳۷	Sr <sup>۲+</sup>	mg/l	۰/۰۳۵	۵/۵۲	استرانسیوم
۹۸/۲۴	NH <sub>۴</sub> <sup>+</sup>	mg/l	۲۸/۸	۱۷۳۰	آمونیوم
۹۹/۷۹	CaCO <sub>۳</sub>	mg/l	۴/۱	۱۹۳۰/۹	سختی کل
۹۸/۵۲	Cl <sup>-</sup>	mg/l	۹/۱	۶۱۶/۴	کلراید
-	PO <sub>4</sub> <sup>۳-</sup>	mg/l	Nil	۰/۰۲۱	فسفات
-	SiO <sub>۴</sub>	mg/l	Nil	۵	سیلیکا
۸۳/۲۳	F <sup>-</sup>	mg/l	۰/۱	۰/۶	فلوراید
۹۷/۶۸	NO <sub>۳</sub> <sup>-</sup>	mg/l	۱۵۱/۰۵	۶۵۰۸	نیترات
-	O <sub>۳</sub>	mg/l	Trace	۱۶/۲	COD
۸۳/۲۳	HCO <sub>۳</sub> <sup>-</sup>	mg/l	۷/۹	۴۷/۴	بیکربنات
۹۶/۹۸	SO <sub>۴</sub> <sup>۲-</sup>	mg/l	۴۲/۴	۱۴۰۵	سولفات
-	-	-	Nil	۰/۰۴	آهن
-	-	-	Nil	۰/۱۷	Cu
-	-	-	۸	۷/۱	pH
۹۶/۷۴	μs/cm		۴۷۰	۱۴۴۲۰	EC



شکل شماره (۲): مقایسه پس دهی نمک در مقابل فشار برای سه نوع غشای مورد استفاده

- 7-Flat Sheet
- 8-Cross Flow Velocity
- 9-Bypass
- 10-Permeate
- 11-Concentrate
- 12-Frequency Inverter
- 13-Temperature Controller
- 14-Heater
- 15-Cooling System
- 16-Flux
- 17-Electrical Conductivity
- 18-Silt Density Index
- 19-Oxidation Reduction Potential

**تشکر و قدردانی**  
این تحقیق با حمایت مالی شرکت پژوهش و فناوری شرکت  
ملی صنایع پتروشیمی انجام شده است و نویسندهان مراتب تشکر  
وقدارانی خود را به این وسیله اعلام می کنند.

#### یادداشت‌ها

- 1-Reverse Osmosis
- 2-Make Up
- 3-Zero Blow Down
- 4-Land Application
- 5-Membrane Distillation
- 6-Membrane Cell

#### منابع مورد استفاده

- Al-Bastaki,N., A.,Abbas .2004. Long-term performance of an industrial water desalination plant , Chemical Engineering and Processing: Process Intensification 43 (4), 555-558.
- Bacchin,P., P.,Aimar, R.W.,Field .2006. Critical and sustainable fluxes: Theory, experiments and applications, Journal of Membrane Science 281 (1-2), 42-69.
- Buhrmann,F., et al. 1999.Treatment of industrial wastewater for reuse. Desalination, (124) 283-269.
- Byrne, W. 2002. 2nd Ed. Reverse Osmosis a practical guide for industrial users. Tall OAKs.461 p.
- Gryta,M., K.,Karakulski, A.,Morawski .2006. Separation of effluent from regeneration of a cation exchanger by membrane distillation. Desalination, (197) 50-62.
- Mohsen,M.S.2004.Treatment and reuse of industrial effluent: Case study of thermal power plant. Desalination (167) 75-85.
- MWH.2005. Water Treatment: Principles and Design, John Wiley; 2 editions, 1968 p.
- Oh,H.J., et al.2009.Scale formation in reverse osmosis desalination: model development, Desalination 238 (1-3), 333-346.
- SadrGhayeni,S.B., et al. 1998. Water reclamation from municipal wastewater using combined microfiltration-reverse osmosis (ME-RO): Preliminary performance data and microbiological aspects of system operation. Desalination (116) 65-80.
- Sheikholeslami,R., S.,Zhou .2000.Performance of RO membrane in silica bearing waters. Desalination (132) 337-344.
- Tchobanoglou,G., Metcalf & Eddy. 2003. 4<sup>th</sup> ed. Wastewater Engineering Treatment and Reuse Mc Graw Hill.1848p.
- Wintgens,T. et al. 2005.The role of membrane processes in municipal wastewater reclamation and reuse. Desalination (178) 1-11.