

# جداسازی باکتری‌های تولیدکننده بیوسورفکتانت از اکوستیک خزر و تعیین فعالیت بیوسورفکتانتی آنها

اعظم صفری<sup>۱</sup> ، مصطفی اکبرزاده خیاوی<sup>۲</sup> ، محمد رعایایی اردکانی<sup>۳</sup> ، حسین معتمدی

## خلاصه:

سابقه و هدف: مولکول‌های دوگانه دوست منحصر به فردی هستند که کاربرد وسیعی در حذف آلودگی‌های آلی و فلزی محیط زیست دارند. هدف از این مطالعه جداسازی میکرووارگانیسم‌های تولیدکننده بیوسورفکتانت و تعیین خواص موثر بر سطح متابولیت‌های تولید شده توسط آنها می‌باشد.

مواد و روش‌ها: این مطالعه بر روی ۳ منطقه ساحلی دریای خزر در بابلسر طی سال ۱۳۸۶ انجام شد. در غربالگری اولیه، اثبات تولید بیوسورفکتانت، به صورت کیفی، با مشاهده چشمی ایجاد امولسیون نفت در محیط کشت و تولید همولیز در محیط کشت آغاز خوندار بود. در غربالگری ثانویه، کاهش کشش سطحی به عنوان معیار تولید بیوسورفکتانت، با استفاده از دستگاه اندازه‌گیری کشش سطحی به صورت کمی تعیین شد. توانایی مصرف انواع آلایده‌های هیدروکربنی محیط توسط سویه جدا شده با اندازه‌گیری کشش سطحی، به عنوان معیار تولید بیوسورفکتانت بررسی گردید.

نتایج: از ۱۰ سویه باکتریایی جدا شده یک سویه قادر به تولید بیوسورفکتانت در مقیاس بالا بود. باکتری غربال شده تحت عنوان CPA1 (Caspian Petroleum A1) نام‌گذاری گردید. بر اساس آزمون‌های بیوشیمیایی این سویه در دسته کوکسی‌های گرم منفی هوایی، خانواده نایسپریسه و جنس استینتوباکتر طبقه‌بندی گردید. از میان ترکیبات هیدروکربنی مورد بررسی، گازوئیل و نفت خام به عنوان منبع کربن و انرژی توسط این سویه مورد استفاده قرار گرفته و باعث کاهش کشش سطحی محیط کشت به ترتیب از ۷۱ به ۳۹ و ۴ میلی نیوتون/متر شد.

نتیجه‌گیری: در این مطالعه سویه CPA1 به عنوان باکتری تولیدکننده بیوسورفکتانت با قابلیت تجزیه گازوئیل، نفت خام، نفتالن و آنتراسن به عنوان عمدۀ ترین ترکیبات هیدروکربنی آلوده کننده محیط، جداسازی و شناسایی شد.

**واژگان کلیدی:** جداسازی، بیوسورفکتانت، کشش سطحی، دریای خزر

فصلنامه علمی-پژوهشی فیض، دوره پانزدهم، شماره ۴، زمستان ۱۳۹۰، صفحات ۳۳۷-۳۳۱

چند عملکردی بودن آنها و فعالیت ثابت و پایدار تحت شرایط سخت محیطی مانند pH و دمای بسیار بالا و یا بسیار پایین، فشار بالا و درصد بالای نمک می‌باشد [۷، ۶]. از دیدگاه کلینیکی، کاملاً مشخص شده است که برخی بیوسورفکتانت‌ها فعالیت آنتی بیوتیکی داشته و حتی در بیماری‌زایی برخی از پاتوژن‌ها نقش دارند [۸]. اخیراً چندین گروه، داده‌های جالبی در مورد تاثیر بیوسورفکتانت‌ها بر رشد و بقای باکتری‌ها در محیط ارائه کرده‌اند. *Bacillus subtilis* به عنوان مثال سورفاکتین تولید شده توسط برای تشکیل اجسام میوه‌ای توسط این باکتری بسیار ضروری است [۹]. یکی از کاربردهای بسیار مهم بیوسورفکتانت‌ها در صنایع نفت خام می‌باشد. با توجه به خاصیت کاهش کشش سطحی و بین سطحی مخلوط‌های هیدروکربنی، این مواد به عنوان کاندیدای بالقوه‌ای برای افزایش برداشت نفت خام مطرح می‌باشند. از دیگر کاربردهای بیوسورفکتانت‌ها، امکان استفاده از آنها در پمپاژ و انتقال نفت (بهخصوص نفت سنگین) در خطوط لوله از طریق کاهش ویسکوزیته نفت خام، پاکسازی لجن نفتی از مخازن ذخیره نفت و بازیافت نفت باقیمانده در آنها می‌باشد [۱۰]. از دیدگاه

## مقدمه

بیوسورفکتانت‌ها گروهی از مولکول‌های فعال در سطح با ساختار بسیار متنوع هستند که توسط برخی از باکتری‌ها، قارچ‌ها و مخممرها تولید می‌شوند. این ترکیبات، مولکول‌هایی دوگانه دوست هستند که امکان تشکیل میسل در حد فاصل دو فاز با قطبیت متفاوت را دارا می‌باشند. این ویژگی آنها را قادر به کاهش کشش سطحی و بین سطحی مایعات و تشکیل میکروامولسیون کرده و در نهایت باعث انحلال هیدروکربن‌ها در آب می‌شوند [۵-۱]. از مزایای عمدۀ بیوسورفکتانت‌ها نسبت به سورفکتانت‌های مصنوعی، قدرت تجزیه زیستی، سازگاری زیست محیطی، سمیت کمتر،

<sup>۱</sup> دانشجوی دکتری تخصصی پژوهشی بیولوژی سلولی و مولکولی، مرکز تحقیقات علوم تشریع، دانشگاه علوم پزشکی کاشان

<sup>۲</sup> دانشجوی کارشناسی ارشد ژنتیک، دانشکده علوم، دانشگاه آزاد اسلامی واحد اهر

<sup>۳</sup> دانشیار، گروه زیست شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه شهید چمران اهواز

\*نشانی نویسنده مسؤول؛

کاشان، بلوار قطب راوندی، دانشگاه علوم پزشکی کاشان، مرکز تحقیقات علوم تشریع

تلفن: ۰۳۰۱۰۰۱۱۱۱۲، ۰۳۶۱۵۵۵۱۱۱۲، دوزنده؛

پست الکترونیک: azamsafary@yahoo.com

تاریخ دریافت: ۹۰/۶/۲۸، تاریخ پذیرش نهادی: ۹۰/۶/۴

هیدروژن فسفات (منبع فسفر) و کلرید آمونیوم (منبع نیتروژن)، بر اساس روش گیبس [۱۶] برای تجزیه یک گرم نفت خام به کار رفت. آب دریا، به همراه رسوبات آن در فلاسک‌های حاوی ۱۰۰ میلی لیتر محیط پایه معدنی و ۱ گرم نفت خام به عنوان تنها منبع کربن افزوده شد و بر روی شیکر انکوپاتوردار در دمای ۳۰ درجه سانتی گراد و ۱۵۰ دور در دقیقه هوادهی گردید. از هر فلاسک، رقت‌های  $10^{-7}$ ،  $10^{-6}$ ،  $10^{-5}$ ،  $10^{-4}$  و  $10^{-3}$  تهیه شده و از رقت‌های  $10^{-7}$ ،  $10^{-6}$  و  $10^{-5}$  صد میکرولیتر به وسیله میله شیشه‌ای سرکچ بر روی پلیت‌های حاوی نوترینت آگار با یک درصد نمک کشت داده شد. پلیت‌ها به مدت ۲۴ ساعت در انکوپاتور ۳۰ درجه سانتی گراد گرمگاذاری شدند. در ادامه فرایند جdasازی، مورفولوژی تک‌تک کلونی‌های با استفاده از رنگ‌آمیزی ساده و رنگ‌آمیزی گرم معین گردیده و پس از تهیه کشت خالص از هر کلونی، تولید بیوسورفکتانت در تمامی آنها به روش کیفی [۱۳] بررسی شد. یکی از روش‌های اولیه برای بررسی تولید بیوسورفکتانت، لیز سلول‌های قرمز خون گوسفند است [۱۳]. همولیز سلول‌های قرمز خون در محیط آگار حاوی  $5\text{--}10$  درصد خون گوسفند تعیین گردید. همولیز بتا یا وجود هاله بی‌رنگ در اطراف کلونی به عنوان فعالیت همولیزیک مثبت در نظر گرفته شد. در تکنیک گسترش نفت، در یک پتری دیش،  $50$  میلی لیتر آب مقطر ریخته شده و به آن  $100$  میکرولیتر نفت خام افزوده شد که به صورت لایه نازکی در سطح آب قرار گرفت. با افزودن سوپرانسیون باکتری حاوی بیوسورفکتانت، ناحیه شفافی در لایه نفتی ایجاد گردید که مؤید حضور بیوسورفکتانت در محیط بود. در آزمون تجزیه زیستی نفت خام، به فلاسک‌های حاوی  $100$  میلی لیتر محیط پایه معدنی و یک گرم نفت خام استریل، باکتری با کدورت یک مکفارلنند افزوده و در شیکر انکوپاتوردار به مدت ۴۸ ساعت هوادهی گردید. مشاهده چشمی ایجاد سوپرانسیون هموژن نفت در آب و مصرف نفت خام به عنوان تنها منبع کربن در مدت ۵ روز مورد بررسی قرار گرفت. در غربال‌گری ثانویه، کشش سطحی به عنوان پارامتر کمی برای بررسی حضور بیوسورفکتانت [۸] توسط دستگاه Captive Drop Cell به روش قطره‌ای در دانشگاه صنعت اهواز اندازه‌گیری شد. این دستگاه وسیله‌ای برای اندازه‌گیری کشش سطحی و بین سطحی مایعات در شرایط دما و فشار بالای مخازن نفتی می‌باشد. تصاویر دیجیتالی به دست آمده از قطرات محیط کشت، به عنوان تصاویری برای آنالیز و محاسبه کشش سطحی انتخاب شده و توسط خود دستگاه انجام پذیرفت. همچنین، در غربال‌گری ثانویه، کشش سطحی محیط کشت پایه معدنی بدون باکتری در دمای آزمایشگاه  $25$  درجه سانتی گراد) به عنوان شاهد،  $71$  میلی‌نیوتن/متر محاسبه

زیست محیطی نیز استفاده از باکتری‌های تولید کننده بیوسورفکتانت در افزایش تجزیه میکروبی آلودگی‌های هیدروکربنی و حذف آلودگی فلزات سنگین محیط، از اهمیت ویژه‌ای برخوردار است. دومین بازار بزرگ بیوسورفکتانت‌ها، صنایع پزشکی، غذایی و آرایشی می‌باشد. این ترکیبات در صنایع آسفالت، تیمار فلزات و استخراج سنگ معدن نیز کاربرد دارند [۱۰-۱۳]. به طور معمول، هیدروکربن‌های مخلوط نشدنی با آب به عنوان سوبسترا برای تولید بیوسورفکتانت توسط باکتری‌ها مصرف می‌شوند. بدینه است که عملکرد بیولوژیکی ترکیبات فعال سطحی به ترکیبات هیدروکربنی وابسته است. کربوهیدرات به ندرت به عنوان منبع کربن و انرژی برای تولید بیوسورفکتانت مورد استفاده قرار می‌گیرد [۱۴]. اطلاعات اندکی در رابطه با توزیع و پراکنده‌گی باکتری‌های تولید کننده بیوسورفکتانت وجود دارد. میکرووارگانیسم‌های تولید کننده بیوسورفکتانت در بیشتر محیط‌های خاکی و آبی یافت شده‌اند [۱۵]. علی‌رغم کارایی بالای بیوسورفکتانت‌های تولید شده از باکتری‌های دریایی، در حذف آلودگی‌های هیدروکربنی این محیط‌ها، مطالعات اندکی در رابطه با میکرووارگانیسم‌های دریایی و بیوسورفکتانت‌های فعال در غلط بالای نمک صورت گرفته است [۱۵]. تا این زمان تحقیقات زیادی در رابطه با جdasازی جامع و وسیع میکرووارگانیسم‌های تولید کننده بیوسورفکتانت صورت نگرفته است. بنابراین، جdasازی باکتری از محیط‌های دریایی با قابلیت تولید بیوسورفکتانت از اهمیت خاصی برخوردار است. هدف از این مطالعه جdasازی، غربال‌گری و شناسایی باکتری‌های تولید کننده بیوسورفکتانت از اکوسیستم دریایی خزر، تعیین فعالیت بیوسورفکتانتی آنها و بررسی توانایی تجزیه انواع آلاینده‌های هیدروکربنی محیط توسط سویه‌های جدا شده می‌باشد.

## مواد و روش‌ها

این مطالعه توصیفی بر روی  $3$  نمونه از آب و  $3$  نمونه از رسوب، از سه منطقه مختلف ساحل بابلسر در سال  $۱۳۸۶$  انجام پذیرفت. نمونه‌ها درون ظروف شیشه‌ای در بیچ‌دار استریل، بر روی پخته سرعت به آزمایشگاه منتقل شده و تا زمان ایزوله کردن باکتری‌ها در یخچال  $4$  درجه سانتی گراد نگهداری شدند. محیط پایه معدنی شامل  $1/95$  گرم کلرید آمونیوم،  $0/24$  گرم دی‌پتانیم هیدروژن فسفات،  $0/01$  گرم سولفات آهن (II)،  $0/05$  گرم کلرید پتانیم،  $32$  گرم کلرید سدیم و  $1$  میلی لیتر محلول ریزمندی‌ها در  $1000$  میلی لیتر آب مقطر، برای جdasازی باکتری‌های تولید کننده بیوسورفکتانت، مورد استفاده قرار گرفت. مقادیر نامبرده دی‌پتانیم

تصویر میکروسکوب الکترونی از سویه CPA1 را نشان می‌دهد. در غربالگری اولیه، ۱۰ سویه جدا شده از نظر توانایی تولید بیوسورفکتانت، به طور کیفی مورد بررسی قرار گرفتند و نتایج در مورد سویه CPA1 مثبت ارزیابی شد (جدول شماره ۱). در روش همولیز گلوبول‌های قرمز خون گوسفند در پلیت‌های حاوی آگار خون‌دار، هاله باهمولیز در اطراف ۴ سویه مشاهده شد. در تکنیک گسترش نفت، با افزودن محیط کشت باکتری به آن، ناحیه شفافی در سطح لایه نفتی فقط در مورد سویه CPA1 ایجاد گردید. هم‌چنین، در بررسی تجزیه زیستی نفت خام، نفت تلقیح شده به محیط به تدریج، شروع به ریز شدن کرد. ۲۸ ساعت بعد از کشت، ذرات نفت کاملاً امولسیونه شده و حالت دو فازی نفت خام در محیط از بین رفت. این پدیده‌ها، مؤید تولید ترکیبات دوگانه‌دoust بیوسورفکتانتی توسط سویه CPA1 بود. کشش سطحی محیط معدنی حاوی سویه CPA1،  $42 \pm 1/1$  میلی‌نیوتن/متر محاسبه گردید. کاهش چشم‌گیر کشش سطحی محیط کشت باکتری از ۷۱ به ۴۲ در عرض کمتر از ۳ روز، نشان‌دهنده توانایی بالای سویه CPA1 در تولید ترکیبات فعال سطحی است. مقایسه تأثیر انواع منابع هیدروکربنی بر تولید بیوسورفکتانت در نمودار شماره ۱ نشان داده شده است. سویه CPA1 توانایی مصرف انواع منابع هیدروکربنی و تولید بیوسورفکتانت را دارا می‌باشد. بررسی کشش سطحی محیط معدنی نشان‌گر آن است که گازوئیل به عنوان منبع کربن نامحلول در آب، به خوبی توسط سویه CPA1 مورد استفاده قرار گرفته و مقادیر بالایی از بیوسورفکتانت در محیط تولید شده است.

### بحث

در این مطالعه باکتری CPA1 با قابلیت تولید ترکیبات بیوسورفکتانتی در دوره زمانی کوتاه و توانایی مصرف گازوئیل، نفت خام، نفتالن و آتراسن، به عنوان تنها منبع کربن و انرژی جداسازی و شناسایی شد. بیشتر باکتری‌های تولیدکننده بیوسورفکتانت از خاک‌های آلوده به فلزات سنگین و خاک‌هایی با آلوگی هیدروکربنی جدا شده‌اند. با این وجود Bodour و همکاران میکروارگانیسم‌هایی با قابلیت بالای تولید بیوسورفکتانت را از خاک‌های غیرآلوده به هیدروکربن‌های نفتی و فلزات سنگین Arid Southwestern CPA1 جداسازی نموده‌اند [۸]. همان‌طور که باکتری CPA1 مورد مطالعه در این تحقیق نیز، با قابلیت بالای تولید بیوسورفکتانت از اکوسیستم غیرآلوده به ترکیبات هیدروکربنی جداسازی شده است. این گزارشات بیان‌گر توزیع وسیع میکروارگانیسم‌های تولیدکننده بیوسورفکتانت در انواع

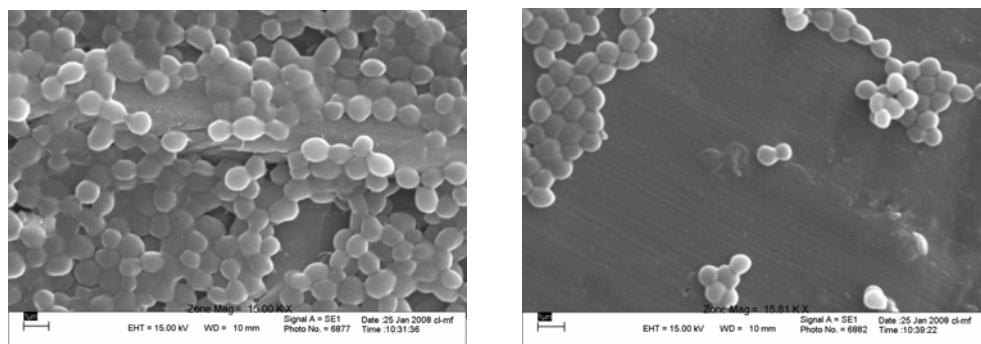
شد که نزدیک به کشش سطحی آب بود. تولید بیوسورفکتانت در حضور منابع کربنی مختلف به صورت ذیل انجام پذیرفت: سویه ایزوله شده، در فلاسک‌های حاوی ۱۰۰ میلی‌لیتر محیط پایه معدنی در سه تکرار کشت داده شد. هریک از منابع کربنی نفت خام، گازوئیل، هگزان، سیکلولهگزان، تولوئن، آتراسن، نفتالن و گلوكز به عنوان تنها منبع کربن و انرژی، به طور جداگانه در اختیار باکتری قرار داده شدند. توانایی تولید بیوسورفکتانت در حضور هر یک از منابع کربنی از طریق اندازه‌گیری کشش سطحی محیط‌ها و تولید بیوسورفکتانت توسط دستگاه در سه تکرار مورد ارزیابی قرار گرفت و میانگین سه داده محاسبه گردید. خصوصیات مورفوولوژیکی، فیزیولوژیکی و بیوشیمیایی سویه منتخب با استفاده از آزمون‌های بیوشیمیایی استات، اکسیداز، کاتالاز، اوره‌آز، سیترات، توانایی اکسیداسیون و فرماتاسیون قند گلوكز، احیای نیترات به نیتریت و رنگ آمیزی‌های ساده، گرم، کپسول و اسپور مورد بررسی قرار گرفت. هم‌چنین، توانایی تولید گاز سولفید هیدروژن و اندول توسط این سویه ارزیابی گردید. بهترین دمای رشد باکتری نیز بر روی محیط نوتریت آگار از طریق انکوباسیون در دماهای ۲۵، ۳۰، ۳۵، ۳۷ و ۴۰ درجه سانتی‌گراد به مدت ۲۴ ساعت تعیین شد.

### نتایج

۱۰ سویه باکتریایی از دریای خزر جدا شد که ۱ سویه قادر به تولید بیوسورفکتانت بدمقدار بالا در محیط معدنی بود. باکتری غربال شده تحت عنوان (Caspian Petroleum A1; CPA1) نام‌گذاری شد. بررسی خصوصیات مورفوولوژیکی، فیزیولوژیکی و بیوشیمیایی سویه CPA1 نشان داد که این باکتری کلونی‌های دایره‌ای ریز، با حاشیه صاف، اتصال سست به آگار و به رنگ کرم روشن ایجاد کرده است. این سویه به صورت کوکسی دوتایی، سه‌تایی، چهارتایی زنجبیره‌ای و بسته‌ای، گرم منفی، هوایی اختیاری، غیرمتحرک و بدون اسپور مشاهده گردید. کاتالاز مثبت و اکسیداز منفی بوده و تولید اسید و گاز از قند گلوكز مشاهده نشد. باکتری مزووفیل بوده و قادر به رشد در دماهای ۳۰–۳۷ درجه سانتی‌گراد بود [۱۷]. این سویه باکتریایی در دسته باکتری‌های کوکسی گرم منفی هوایی، خانواده نایسیریا و جنس اسینتوباکتر طبقه‌بندی گردید. سویه CPA1 قادر بود نفت خام را به طور مؤثر در زمان کمتر، با قابلیت بیشتری مصرف کند؛ به طوری که پس از ۳ روز رشد در محیط معدنی، نفت خام تقریباً به طور کامل ناپدید شده و رنگ محیط کشت کاملاً روشن گردید. این سویه به عنوان سویه منتخب برای ادامه سایر مراحل تحقیق در نظر گرفته شد. شکل شماره ۱

شده و بیوسورفکتانت، با امولسیونه کردن نفت خام در فاز آبی محیط کشت و افزایش نسبت سطح به حجم قطره‌های نفتی مانع بروز این اثرات می‌شوند [۱۸].

اکوسیستم‌های آبی و خاکی و حتی غیرآلوده به ترکیبات هیدروکربنی می‌باشد. طبق نظر Rheinheimer به دام افسادن سلول‌های باکتری درون قطرات نفت، باعث غیرفعال شدن سلول‌ها



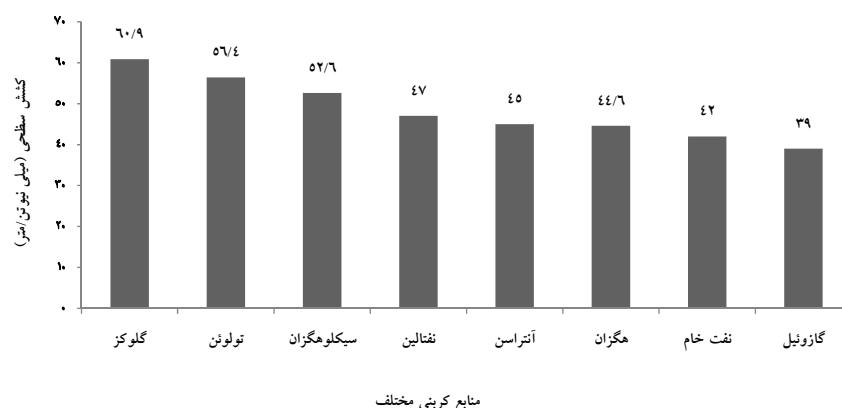
شکل شماره ۱- تصویر میکروسکوب الکترونی (SEM) از سویه CPA1، هر دو تصویر نشان دهنده شکل و مورفولوژی سویه جدا شده است.

جدول شماره ۱- نتایج غربالگری اولیه و کیفی ۱۰ سویه باکتریایی جدا شده به منظور تولید بیوسورفکتانت

	تکیک گسترش نفت خام	تست همولیز	تست تجزیه زیستی نفت خام	سویه های جدا شده
CpA1	+	+	+	+
CpA2	+	+	+	+
CpB	-	-	-	-*
CpC	-	-	-	-
CpD	-	+	-	-
CpE	-	-	-	-
CpF	-	-	-	-
CpG	-	+	-	-
CpH	-	-	-	-
CpL	-	-	-	-

\*Non detectable

Cp (Caspian Petroleum)



با مروری که بر منابع انجام پذیرفت تاکنون باکتری با چنین خصوصیات منحصر به فردی در ایران جداسازی و مورد شناسایی واقع نشده است. این نتیجه مشابه با نتایج منتشر شده توسط Maneerat و همکاران می‌باشد [۱۲]. در پژوهش حاضر مشاهده چشمی ایجاد امولسیون نفت خام در آب به عنوان اولین شاهد و

نکته قابل توجه در مورد سویه جداسازی شده CPA1، دوره زمانی کوتاهی است که باکتری برای تجزیه ۱ گرم نفت خام در محیط پایه معدنی صرف می‌کند، در حالی که زمان انکوپاسیون مطلوب برای دستیابی به باکتری‌های تولیدکننده بیوسورفکتانت در سایر مطالعات معمولاً بین یک هفته الی یک ماه بوده است [۱۹، ۲۰].

و همکاران با عنوان شناسایی یک سویه تولید کننده بیوسورفکتانت (*Bacillus subtilis* HOB2) مغایر با نتایج تحقیق ما می‌باشد. در این مطالعه سویه *Bacillus subtilis* HOB2 در حضور متایع کربوپاکتاتی مانند گلوکز بیشترین کاهش کشش سطحی را نشان می‌دهد. این در حالی است که این سویه باکتریایی در حضور ترکیبات هیدروکربنی مانند نفت خام تولید بیوسورفکتانت کمی داشته است [۱۴].

### نتیجه گیری

نتایج این مطالعه نشان داد که سویه جدا شده پتانسیل بالایی در تولید ترکیبات فعال سطحی و تجزیه ترکیبات هیدروکربنی از جمله نفت و گازوئیل داشته و می‌تواند به منظور پاکسازی آلودگی‌های محیطی و همچنین در صنایع سورفکتانت سازی مورد استفاده قرار گیرد.

### تشکر و قدردانی

با تشکر از معاونت پژوهشی دانشگاه شهید چمران اهواز و شرکت نفت مناطق نفت خیز جنوب که با مشاوره، حمایت مالی و در اختیار قراردادن دستگاه‌های مورد نیاز در دانشگاه صنعت نفت، امکانات لازم جهت انجام این پروژه را فراهم کردند. همچنین، از کمک‌های بی‌شایه جناب آقای مهندس دیناروند در دانشگاه صنعت نفت اهواز و مهندس ابوالحسنی در جهاد دانشگاهی دانشگاه شهید بهشتی نهایت تشکر و امتنان به عمل می‌آید.

### References:

- [1] Jarvis FG, Johnson MJ. Glycolipids produced by *Pseudomonas aeruginosa*. *J Am Oil Chem Soc* 1949; 71: 61-4.
- [2] Nitschke M, Ferraz C, Pastore GM. Selection of microorganisms for biosurfactant production using agro industrial wastes. *Braz J Microbiol* 2004; 35: 81-5.
- [3] Cooper DG, Zajic JE. Surface-active compounds from microorganisms. *Adv Appl Microbiol* 1980; 26: 229-53.
- [4] Fiechter A. Biosurfactants: moving towards industrial application. *Trends Biotechnol* 1992; 10(6): 208-17.
- [5] Youssef NH, Duncan KE, Mcinerney MJ. Importance of 3-hydroxy fatty acid composition of lipopeptides for biosurfactant activity. *Appl Environ Microbiol* 2005; 71(12): 7690-5.
- [6] Kuyukina MS, Ivshina IB, Makarov SO, Litvinenko LV, Cunningham CJ, Philp JC. Effect of biosurfactant on crude oil desorption and mobilization in a soil system. *Environ Int* 2005; 31(2): 155-61.
- [7] Nitschke M, Pastore GM. Production and properties of a surfactant obtained from *Bacillus subtilis* grown on cassava wastewater. *Bioresour Technol* 2006; 97(2): 336-41.
- [8] Bodour AA, Drees KP, Maier RM. Distribution of biosurfactant-producing bacteria in undisturbed and contaminated arid southwestern soils. *Appl Environ Microbiol* 2003; 69(6): 3280-7.
- [9] Branda SS, Gonzalez-Pastor JE, Ben-Yehuda S, Losick R, Kolter R. Fruiting body formation by *Bacillus subtilis*. *Proc Natl Acad Sci USA* 2001; 98(20): 11621-6.
- [10] Banat IM, Makkar RS, Cameotra SS. Potential commercial applications of microbial surfactants. *Appl Microbiol Biotechnol* 2000; 53(5): 495-508.
- [11] Desai JD, Banat IM. Microbial production of biosurfactants and their commercial potential. *Microbiol Mol Biol Rev* 1997; 61(1): 47-64.

- [12] Maneerat S. Biosurfactants from marine microorganisms. *Somklanakarin J Sci Technol* 2005; 27: 1263-72.
- [13] Brown MJ. Biosurfactant for cosmetic application. *Int J Cosmet Sci* 1991; 13(2): 61-4.
- [14] Haddad NI, Wang J, Mu B. Identification of a Biosurfactant Producing Strain: *Bacillus subtilis* HOB2. *Protein Pept Lett* 2009; 16(1): 7-13.
- [15] Lin SC, Minton MA, Sharma MM, Georgiou G. Structural and immunological characterization of a biosurfactant produced by *Bacillus licheniformis* JF-2. *Appl Environ Microbiol* 1994; 60(1): 31-8.
- [16] Gibbs CF. Quantitative studies on marine biodegradation of oil. I. Nutrient limitation at 14 degrees C. *Proc R Soc Lond B Biol Sci* 1975; 188(1090): 61-82.
- [17] Bergey DH, Editor. Garrity GM, Boone DR, Castenholz RW. *Bergey's manual of systematic bacteriology*. New York: Springer; 2001.
- [18] Rheinheimer G. *Mikrobiologie der gewässer*. 3. Auflage. Gustav Fischer. Verlag 1981
- [19] Guerra-santos L, Kappeli O, Fiechter A. *Pseudomonas aeruginosa* biosurfactant production in continues culture with glucose as carbon source. *Appl Environ Microbiol* 1984; 48(2): 301-5.
- [20] Bernheimer AW, Avigad LS. Nature and Properties of a Cytolytic Agent Produced by *Bacillus subtilis*. *J Gen Microbiol* 1970; 61(3): 361-9.
- [21] Mulligan CN, Cooper DG, Neufeld RJ. Selection of microbes producing biosurfactants in media without hydrocarbons. *J Ferment Technol* 1984; 62: 311-4.

Archive of SID