



## جداسازی و بهینه‌سازی باکتری قطران خوار به منظور رفع آلاینده‌های محیطی

غلامحسین ابراهیمی‌پور

دکترای میکروبیولوژی، استادیار دانشکده علوم، دانشگاه شهید بهشتی

ویدا تفکری

کارشناسی ارشد میکروبیولوژی، دانشکده علوم، دانشگاه شهید بهشتی

### Isolation and Optimization of Utilizing Coal Tar Bacterium to Remove Environmental Contaminantes

Gholamhossein Ebrahimipour, Ph.D.

Assistant Professor, Faculty of Science, Shahid Beheshti University

Vida Tafakkori, M.Sc.

Student, Faculty of Science, Shahid Beheshti University

#### Abstract

The bioremediation of environments contaminated with a variety of organic and inorganic compounds is one of the most effective and new technologies in this century, using microorganisms for decontamination. In reality, it is simply a new application of an old technology once primarily used in waste water treatment. Today bioremediation is routinely applied to the soils, sludge, groundwater and surface waters contaminated with different substances. The main purpose of this research is the isolation and optimization of a microorganism that is used for decontaminating contaminated soils using coal tar, from the coal tar refinery in Isfahan. The results of site characterization and biofeasibility testing have shown the presence of an active and native coal tar utilizing microorganisms. This research has optimized coal tar utilizing conditions, by identifying the best strain.

*Keywords:* Coal tar, microorganism, bioremediation.

#### چکیده

درمان بیولوژیکی محیط‌های آلوده به آلاینده‌های آلی و غیرآلی، یکی از مؤثرترین روش‌های جدید در قرن اخیر است که در آن از میکروارگانیسم‌ها برای پاک‌سازی استفاده می‌شود. این روش در حقیقت کاربرد نوین شیوه قدیمی مورد استفاده در تصفیه فاضلاب است، که امروزه در زمینه پاک‌سازی خاک‌ها، لجن‌ها و آب‌های سطحی آلوده به آلاینده‌های مختلف به کار می‌رود. هدف اصلی این تحقیق جداسازی و تعیین شرایط بهینه میکروارگانیسمی است که جهت پاک‌سازی خاک‌های آلوده به قطران ذغال‌سنگ در پالایشگاه قطران ایران واقع در اصفهان، به صورت صنعتی استفاده شود. نتایج حاصل از بررسی‌های منطقه‌ای و مطالعات بیولوژیکی خاک نشان‌دهنده وجود میکروارگانیسم‌های بومی فعال مصرف‌کننده قطران است.

کلیدواژه‌ها: قطران ذغال‌سنگ، میکروارگانیسم، درمان بیولوژیکی.

## مقدمه

قطران جسم جامد سیاه رنگی است که از تقطیر خشک ذغال سنگ، تورب، چوب، نفت خام یا سایر مواد آلی به دست می آید. این ماده متشکل از هیدروکربن های آروماتیک و مقدار بسیار کمی آب و مواد معدنی است (نصر اصفهانی، ۱۳۸۱). هیدروکربن های آروماتیک از نظر شیمیایی شامل یک، دو یا چند حلقه بنزنی متصل به هم هستند که از احتراق ناقص سوخت های فسیلی و ترکیبات آلی حاصل می شوند (Jacob et al, 1986). در قرن اخیر سطوح این مواد در کشورهای صنعتی به دلیل افزایش کاربرد نادرست منابع طبیعی رو به افزایش است (Johnson et al, 1985). امروزه اثرات پتانسیل بالقوه پلی آروماتیک های چندحلقه ای از نظر سرطان زایی در محیط و خطرات احتمالی از نظر سلامت انسانی مورد توجه است (Miller et al, 1981). به دلیل خاصیت زئوتوکسیسیته<sup>۱</sup> این مواد، آژانس حفاظت محیط زیست آمریکا، برخی از این مواد را جزو آلاینده هایی که باید در بساب صنایع مورد توجه قرار بگیرند، فهرست کرده است (Keit & Telliard, 1979). این مطلب به گسترش روش هایی منجر شده است، که قادر به پاک سازی مناطق آلوده به این مواد باشد. از میان روش های مختلف تصفیه خاک، تصفیه بیولوژیکی به دلیل تمام محاسنی که در مقایسه با روش های دیگر دارد، از جمله کاهش هزینه های اقتصادی و عدم تولید مواد مضر محیطی به عنوان روش ارجح و کارآمد تصفیه انتخاب می شود. تصفیه بیولوژیکی یا درمان زیستی<sup>۲</sup> یعنی استفاده از سیستم های بیولوژیکی جهت حذف آلاینده های محیط زیست، به نحوی که هیچ خطری برای انسان و اکوسیستم ایجاد نکند (Frischer, 1998). در این پژوهش سعی بر جداسازی و تعیین شرایط بهینه میکروارگانیسم مناسب جهت درمان زیستی خاک های آلوده در منطقه پالایشگاه قطران ذغال سنگ<sup>۳</sup> اصفهان شده است.

## مواد و روش ها

همه مواد جز موارد زیر از محصولات مرک تهیه شدند: نوترینت آگار از شرکت Oxid و Tris base و Tris hydroxyl-methyl amino methan از شرکت Sigma

## • محل نمونه برداری

نمونه برداری از خاک های آلوده موجود در پالایشگاه ذغال سنگ اصفهان، صورت گرفت. پنج نقطه برای این منظور در نظر گرفته شد: ۱) خاک اطراف مخازن نگهداری، ۲) خاک اطراف محل بارگیری قطران، ۳) خاک مناطق کشاورزی اطراف، ۴) خاک مرطوب حاصل از نشت لوله های رابط و ۵) خاک اطراف واحد تولید کک در پالایشگاه ذوب آهن.

نمونه ها در کیسه های پلاستیکی تمیز، به روی یخ، تا رسیدن به آزمایشگاه حمل شد. در طی مسیر هوادهی نیز صورت گرفت.

## • جداسازی باکتری های قطران خوار

به این منظور از روش خالص سازی روی محیط جامد استفاده شد. ابتدا حدود ۱۰ گرم از خاک آلوده درون یک ارلن شیاردار ۲۵۰ میلی لیتری ریخته شد. سپس ۱۰۰ میلی لیتر آب استریل شده به آن اضافه شد. آن گاه به مدت یک ساعت نمونه ها، در دمای اتاق و دور rpm100 تکان داده شدند. پس از گذشت این مدت، ارلن ها ثابت نگه داشته شد تا خاک و سایر ذرات رسوب کنند. سپس از سوپرناتانت، رقت های مختلف شامل ۱۰<sup>-۱</sup> تا ۱۰<sup>-۱۰</sup> تهیه شد و از هر رقت ۱۰۰ میکرو لیتر روی محیط نوترینت آگار، با میله سر کج در یگالسکی<sup>۴</sup> کشت داده شد. پس از ۲۴ ساعت گرما گذاری در ۳۵ درجه سانتی گراد، کلنی های متعددی روی سطح آگار ظاهر شدند. کلنی های حاصل روی سطح محیط نوترینت آگار خالص سازی شدند.

## • انتخاب بهترین سویه مصرف کننده

به این منظور از محیط پایه نمکی<sup>۵</sup> (BSM) و ۱ گرم قطران، استفاده شد. محیط پایه نمکی شامل ۰/۰۲۴ گرم Na<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>، ۰/۱۹۵ گرم NH<sub>4</sub>Cl، ۰/۰۱ گرم FeSO<sub>4</sub> · 7H<sub>2</sub>O، ۰/۰۵ ICT، ۰/۰۱ گرم KCl، ۰/۰۱ گرم MgSO<sub>4</sub> · 7H<sub>2</sub>O، ۰/۸ گرم NaCl، ۰/۰۱ گرم CaCl<sub>2</sub> · 2H<sub>2</sub>O و ۱ میلی لیتر از محلول عناصر میکرو در ۱۰۰ میلی لیتر آب مقطر است (Gibbs, 1975). ۱۰۰ میلی لیتر محیط پایه نمکی درون ارلن های شیاردار ۲۵۰ میلی لیتری با pH=۸ تهیه شد. سپس ۱ گرم قطران نیز به آن اضافه شد. از هر یک از نمونه های جدا شده، کدورتی معادل نیم مک فارلند

معدنی شامل ۰/۱۴۴، ۰/۰۷۲، ۰/۰۲۴ و ۰/۰۰۸ گرم  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$  به ازای یک گرم قطران در نظر گرفته شد.

#### • تست نیتروفیکاسیون، دنیتروفیکاسیون و رنگ آمیزی دانه‌های فسفات

به منظور توجه نتایج حاصل از بهینه‌سازی منابع نیتروژن و فسفر، این سه تست انجام شد. برای انجام تست نیتروفیکاسیون از تعیین اکسیدشدن آمونیوم به نترات و برای انجام تست دنیتروفیکاسیون از محیط احیای نترات به نیتريت و معرف‌های آن استفاده شد (شریفی، ۱۳۷۹). دانه‌های فسفات نیز به روش بارن و همکارانش رنگ آمیزی شدند (Baron & Finegold, 1990).

#### • تست وزن سنجی قطران

به منظور تعیین مقدار قطران مصرف شده توسط باکتری ایزوله شده از تست وزن سنجی به روش (Thoand *et al*, 1999) استفاده شد. طبق این روش آروماتیک‌ها در کلروفورم محلول می‌باشند. پس از بررسی حلالیت قطران در این حلال، فاز آب از فاز محلول در کلروفورم جدا و پس از تبخیر کلروفورم، قطران باقیمانده وزن شد. تفاوت میان وزن شاهد بدون میکروب و نمونه دارای میکروب مقدار مصرف قطران را نشان می‌داد.

#### نتایج

#### • بررسی نتایج جداسازی و انتخاب بهترین سویه مصرف کننده قطران

با استفاده از روش خالص سازی روی محیط نوتریت آگار، ۸ سویه باکتری جداسازی شد. از بین این ۸ سویه جداسازی شده، تنها ۳ سویه قادر به استفاده مستقل از قطران با امولسیونه کردن آن در محیط پایه نمکی و در نتیجه مصرف آن به عنوان تنها منبع کربن و انرژی بودند. به منظور انتخاب بهترین سویه مصرف کننده تست پروتئین سنجی بین ۳ سویه مذکور انجام و با توجه به نتایج این تست، بهترین مصرف کننده باکتری شماره ۴ انتخاب شد. این نتایج در شکل ۳-۱ و جدول ۳-۱ آورده شده است. همان طور که در جدول ۳-۱ مشاهده می‌شود،

تهیه و آن گاه ۱ میلی لیتر از هر یک به ارلن‌های جداگانه تلقیح شد. ارلن‌ها به مدت ۸ روز در دمای اتاق تکان داده شدند ( $100 \text{ rpm}^{\circ}$ ) و نمونه برداری جهت اندازه گیری پروتئین در روزهای ۰، ۱، ۲، ۳، ۴، ۵، ۸ صورت گرفت. پس از پایان روز هشتم برای انتخاب بهترین سویه مصرف کننده، تست پروتئین سنجی به روش لاری روی نمونه‌ها انجام شد (Sueszmuth *et al*, 1987). به این منظور ابتدا ۱ میلی لیتر از نمونه، داخل اپندورف به مدت ۱۰ دقیقه در  $10000 \text{ g}$  سانتریفوژ شد. به رسوب سلولی حاصل ۱ میلی لیتر آب مقطر اضافه و پس از به هم زدن ۰/۵ میلی لیتر محلول سود ۰/۳ مولار اضافه و مخلوط شد. لوله‌ها به مدت ۹۰ دقیقه در حمام آب گرم ۶۰ درجه سانتی گراد قرار داده شد تا سلول‌ها کاملاً لیز شوند. سپس رنگ آمیزی به روش لاری صورت گرفت.

جهت تعیین مقدار پروتئین تولیدی حاصل از مصرف قطران توسط باکتری جدا شده از منحنی خط استاندارد استفاده شد. به این منظور از آلومین سرم گاوی<sup>۷</sup> با غلظت‌های ۰، ۱۰، ۵۰، ۱۰۰، ۲۰۰، ۳۰۰، ۴۰۰، ۵۰۰، ۶۰۰، ۷۰۰، ۸۰۰، ۹۰۰، ۱۰۰۰، ۱۱۰۰، ۱۲۰۰، ۱۳۰۰، ۱۴۰۰ میکروگرم در ۱ میلی لیتر آب مقطر تهیه شد.

#### • تعیین شرایط بهینه مصرف قطران توسط باکتری انتخاب شده

تعیین شرایط بهینه مصرف قطران در ۱۰۰ میلی لیتر محیط BSM شامل ۱ گرم قطران به عنوان تنها منبع کربن و انرژی و جهت بررسی اثر فاکتورهای مختلف دما، pH، منبع حداقل نیتروژن و فسفر صورت گرفت. برای هر تیمار سه تکرار در نظر گرفته شد. نمونه برداری در روزهای ۰، ۱، ۳، ۷ و ۱۰ انجام گرفت. به منظور مقایسه تیمارهای مختلف تست پروتئین سنجی روی نمونه‌ها صورت گرفت و نتایج طبق طرح آماری  $^{\circ}\text{CRD}$  متعادل برای روز آخر بررسی شد. فاکتورهای مختلف در مقادیر زیر بررسی شدند:

pH های ۶/۲، ۷/۲، ۸/۲ و ۹/۲، دماهای ۱۵، ۲۵ و ۳۵ درجه سانتی گراد، و همچنین مقادیر نیتروژن معدنی شامل ۰/۲۹۰، ۰/۱۹۵، ۰/۱۳ و ۰/۰۶۵ گرم  $\text{NH}_4\text{Cl}$  و مقادیر فسفر

تفاوت معنی‌داری میان سوبه‌های مصرف‌کننده موجود است، و باکتری شماره ۴ بیشترین رشد و مصرف قطران را نشان می‌دهد. در این پژوهش این باکتری ICT<sup>+</sup> نامگذاری شد که بر اساس تست‌های مورفولوژیکی، فیزیولوژیکی و ژنتیکی به احتمال بسیار قوی این باکتری یک جنس جدید از خانواده نایسریاسه با شباهت بسیار زیاد به گونه آسینتوباکتر کلکواستیکوس<sup>۱۰</sup> است.

#### • بررسی نتایج تعیین شرایط بهینه مصرف قطران

نتایج حاصل از بررسی فاکتورهای مختلف pH، دما، منبع نیتروژن و فسفر به ترتیب در شکل‌های ۳-۲ تا ۳-۵ و نتایج آماری این بررسی‌ها در جداول ۳-۲ تا ۳-۵ آورده شده است. همان‌طور که نتایج تست‌ها نشان می‌دهد، میان pHهای مختلف تفاوت معنی‌داری وجود ندارد. بنابراین از میان آن‌ها  $pH = 7/2$  که یک pH خنثی و منطبق با pH خاک مناطق بسیار آلوده در پالایشگاه بود، به‌عنوان pH بهینه انتخاب شد. از میان دماهای مختلف با توجه به نتایج تست پروتئین سنجی و مقایسات آماری که حاکی از وجود تفاوت معنی‌دار میان نتایج آن‌ها بود، دمای ۳۵ درجه سانتی‌گراد به‌عنوان دمای بهینه انتخاب شد. در مورد منابع نیتروژن و فسفر هم به ترتیب مقادیر حداقل ۰/۱۳ و ۰/۰۰۸ گرم  $NH_4Cl$  و  $Na_2HPO_4$  به‌عنوان مقادیر بهینه انتخاب شدند، چرا که بین مقادیر مختلف آن‌ها تفاوت معنی‌داری از نظر آماری وجود نداشت.

#### • بررسی نتایج تست‌های نیتروفیکاسیون، دنیتروفیکاسیون و دانه‌های فسفات

نتایج حاصل از افزودن معرف‌ها با تولید رنگ ارغوانی، در نتیجه وجود نیتريت در محیط بیانگر قدرت اکسید شدن آمونیوم به نیتريت توسط باکتری جدا شده بود. پس از افزودن معرف‌های تست احیای نیترات به نیتريت هیچ تغییر رنگی مشاهده نشد، که نشانگر عدم وجود نیتريت در محیط بود. بنابراین، پودر روی افزوده شد تا اگر در محیط نیتراتی وجود داشته باشد به نیتريت تبدیل شود و روی به‌عنوان کاتالیزور در آن عمل کند و محیط ارغوانی گردد؛ اما نتیجه

مجدداً منفی بود که نشانگر قدرت دنیتروفیکاسیون باکتری بود. رنگ‌آمیزی دانه‌های فسفات هم نشانگر وجود دانه‌های فسفات به‌طور کاملاً واضح بود.

#### • بررسی نتایج تست وزن سنجی قطران

قطران ذغال‌سنگ مجموعه‌ای از آروماتیک‌ها است که به‌خوبی در کلروفرم حل شد. تفاوت وزن شاهد و نمونه میکروبی، نشان‌دهنده مصرف ۲۰٪ قطران ظرف مدت ۱۰ روز در شرایط بهینه بود.

#### بحث

اصولاً درمان زیستی اغلب می‌تواند حدود یک دوم تا یک سوم ارزان‌تر از سایر روش‌های درمان در محیط باشد (Vossoughi *et al.*, 2002).

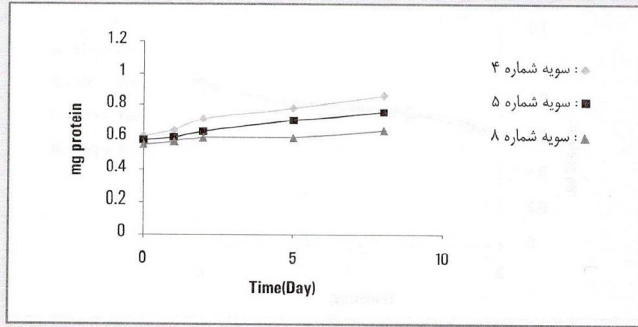
از میان ۸ سوبه جداسازی شده از خاک‌های پالایشگاه قطران ذغال‌سنگ اصفهان، ۳ باکتری به‌دلیل قابلیت تولید بیوسورفاکتانت قادر به امولسیون‌کردن قطران و در نتیجه مصرف آن بودند. بیوسورفاکتانت‌ها، یک گروه از مولکول‌های فعال در سطح با ساختار بسیار متنوع هستند که به وسیله میکروارگانیسم‌ها، سنتز می‌شوند (Desal & Banat, 1997).

مقایسه تست پروتئین سنجی و نتایج آماری، نمایانگر وجود تفاوت معنی‌دار میان سوبه‌های ۴، ۵ و ۸ بود. بنابراین سوبه ۴ به‌عنوان سوبه برتر در این پژوهش انتخاب شد.

نتایج آماری مقایسات pHهای مختلف، تفاوت معنی‌داری را برای سوبه انتخابی نشان نمی‌دهد. این احتمالاً به دلیل قدرت ایجاد pH مطلوب توسط خود باکتری است که در میان برخی گونه‌ها مشاهده شده است (Schlegel, 1992).

به‌منظور توجیه عدم اختلاف معنی‌دار میان مقادیر مختلف منابع نیتروژن و فسفر، تست‌های نیتروفیکاسیون، دنیتروفیکاسیون و رنگ‌آمیزی دانه‌های فسفات روی باکتری انجام شد و نتایج هر سه تست مثبت بود.

دنیتروفیکاسیون یعنی احیای نیترات یا نیتريت به یکی از گازهای ازته (شریفی، ۱۳۷۹). باکتری ICT<sup>+</sup> در این پژوهش واجد این توانایی بود و دلیل قابلیت رشد یکسان آن در مقادیر مختلف نیتروژن هم همین بود.



شکل ۳-۱: مقایسه سویه‌های مصرف کننده قطران در محیط پایه با pH=8 در دمای ۲۵ درجه سانتی‌گراد به همراه ۱ گرم قطران و ۱ میلی‌لیتر از کدورت باکتریایی معادل ۰/۵ مک فارلند ظرف مدت ۸ روز.

جدول ۳-۱: مقایسه آماری میان سویه‌های مصرف کننده قطران.

### ANOVA

REPLECANT

	Sum of Squares	df	Mean Squares	F	Sig.
Between Groups	3.436E-02	2	1.718E-02	14.871	.005
Within Groups	6.931E-03	6	1.155E-03		
Total	4.129E-02	8			

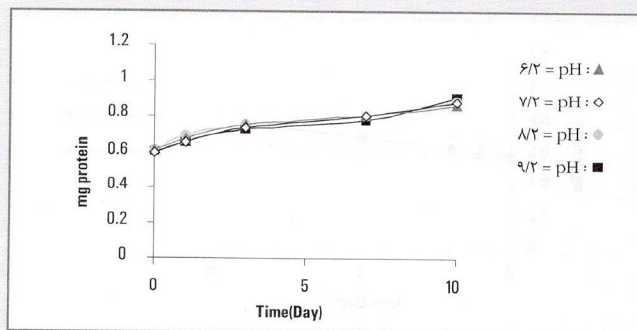
### Post Hoc Tests

#### Multiple Comparisons

Dependent Variable: REPLECANT  
LSD

(I) TREATMENT	(J) TREATMENT	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
4.00	5.00	7.4000E-02*	2.78E-02	.037	6.09E-03	.14191
	8.00	.15133*	2.78E-02	.002	8.34E-02	.21924
5.00	4.00	-7.400E-02*	2.78E-02	.037	-.14191	-6.1E-03
	8.00	7.7333E-02*	2.78E-02	.032	9.43E-03	.14524
8.00	4.00	-.15133*	2.78E-02	.037	-.21924	-8.3E-02
	5.00	-7.733E-02*	2.78E-02	.032	-.14524	-9.4E-03

\* The mean difference is significant at the .05 level.



شکل ۳-۲: مقایسه pH های مختلف برای باکتری ICT در محیط پایه حاوی قطران در دمای ۲۵ درجه سانتی گراد به همراه ۱ گرم قطران و ۱ میلی لیتر از کنورث باکتریایی معادل ۰/۵ مک فارلند ظرف مدت ۱۰ روز.

جدول ۳-۲: مقایسه آماری بین pH های مختلف برای باکتری ICT

### ANOVA

REPLECANT

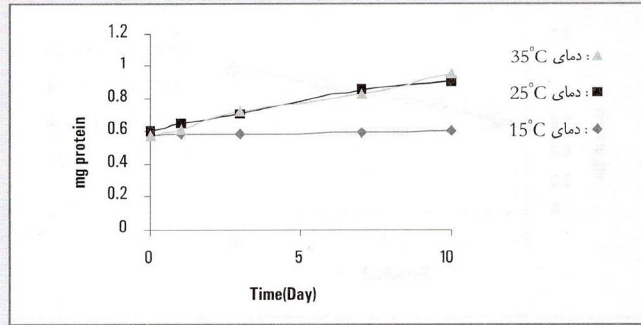
	Sum of Squares	df	Mean Squares	F	Sig.
Between Groups	9.087E-04	3	3.029E-04	.214	.884
Within Groups	1.130E-02	8	1.412E-03		
Total	1.221E-02	11			

### Post Hoc Tests

#### Multiple Comparisons

Dependent Variable: REPLECANT  
LSD

(I) TREATMENT	(J) TREATMENT	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
6.20	7.20	-1.667E-02	3.07E-02	.602	-8.7E-02	5.41E-02
	8.20	7.000E-03	3.07E-02	.825	-6.4E-02	7.78E-02
	9.20	-6.333E-03	3.07E-02	.842	-7.7E-02	6.44E-02
6.20	6.20	1.6667E-02	3.07E-02	.602	-5.4E-02	8.74E-02
	8.20	2.3667E-02	3.07E-02	.463	-4.7E-02	9.44E-02
	9.20	1.0333E-02	3.07E-02	.745	-6.0E-02	8.11E-02
6.20	6.20	-7.000E-03	3.07E-02	.825	-7.8E-02	6.38E-02
	7.20	-2.367E-02	3.07E-02	.463	-9.4E-02	4.71E-02
	9.20	-1.333E-02	3.07E-02	.675	-8.4E-02	5.74E-02
6.20	6.20	6.3333E-03	3.07E-02	.842	-6.4E-02	7.71E-02
	7.20	-1.033E-02	3.07E-02	.745	-8.1E-02	6.04E-02
	8.20	1.3333E-02	3.07E-02	.675	-5.7E-02	8.41E-02



شکل ۳-۳: مقایسه دماهای مختلف برای باکتری ICT در محیط پایه حاوی قطران با  $pH = 7.2$  و ۱ گرم قطران و ۱ میلی‌لیتر از کدورت باکتریایی معادل ۰/۵ مک فارلند ظرف مدت ۱۰ روز.

جدول ۳-۳: مقایسه آماری میان دماهای مختلف برای باکتری ICT

### ANOVA

REPLECANT

	Sum of Squares	df	Mean Squares	F	Sig.
Between Groups	.104	2	5.209E-02	35.957	.000
Within Groups	8.691E-03	6	1.449E-03		
Total	.113	8			

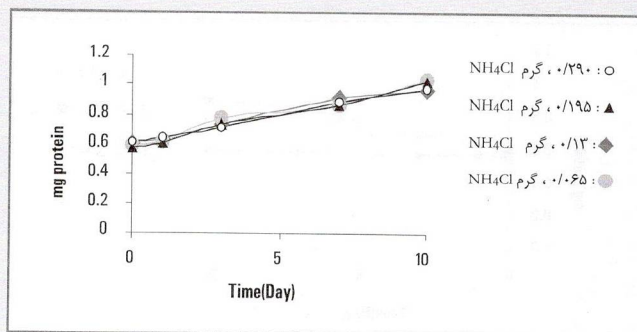
### Post Hoc Tests

#### Multiple Comparisons

Dependent Variable: REPLECANT  
LSD

(I) TREATMENT	(J) TREATMENT	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
15.00	25.00	-.21033*	3.11E-02	.001	-.28637	-.13429
	35.00	-.24267*	3.11E-02	.000	-.31871	-.16663
25.00	15.00	.21033*	3.11E-02	.001	.13429	.28637
	35.00	-3.233E-02*	3.11E-02	.338	-.10837	4.37E-02
35.00	15.00	.24267*	3.11E-02	.000	.16663	.31871
	25.00	3.2333E-02*	3.11E-02	.338	-4.4E-02	.10837

\* The mean difference is significant at the .05 level.



شکل ۳-۴: مقایسه مقادیر مختلف نیتروژن معنی برای باکتری ICT در محیط پایه حاوی قطران با pH=7/2 در دمای ۳۵ درجه سانتی گراد به همراه ۱ گرم قطران و ۱ میلی لیتر از کلورت باکتریایی معادل ۰/۵ مک فارلند ظرف مدت ۱۰ روز.

جدول ۳-۴: مقایسات آماری میان مقادیر مختلف نیتروژن معنی برای باکتری ICT

### ANOVA

REPLECANT

	Sum of Squares	df	Mean Squares	F	Sig.
Between Groups	5.022E-03	3	1.674E-03	.365	.780
Within Groups	3.665E-02	8	4.581E-03		
Total	4.167E-02	11			

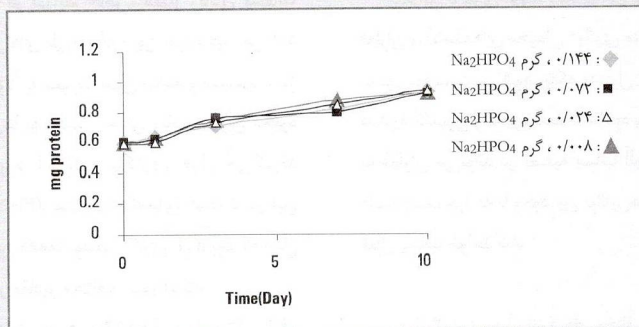
### Post Hoc Tests

#### Multiple Comparisons

Dependent Variable: REPLECANT  
LSD

(I) TREATMENT	(J) TREATMENT	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
0.065	1.90	-4.600E-02	5.53E-02	.429	-.17344	8.14E-02
	2.90	-4.233E-02	5.53E-02	.466	-.16977	8.51E-02
	4.30	-7.333E-03	5.53E-02	.898	-.13477	.12010
0.13	1.00	4.6000E-02	5.53E-02	.429	-8.1E-02	.17344
	2.90	3.6667E-03	5.53E-02	.949	-.12377	.13110
	4.30	3.8667E-02	5.53E-02	.504	-8.9E-02	.16610
0.195	1.00	4.2333E-02	5.53E-02	.466	-8.5E-02	.16977
	1.90	-3.667E-03	5.53E-02	.949	-.13110	.12377
	4.30	3.5000E-02	5.53E-02	.544	-9.2E-02	.16244
0.290	1.00	7.3333E-03	5.53E-02	.898	-.12010	.13477
	1.90	-3.867E-02	5.53E-02	.504	-.16610	8.88E-02
	2.90	-3.500E-02	5.53E-02	.544	-.16244	9.24E-02





شکل ۳-۵: مقایسه مقادیر مختلف فسفر معنی برای باکتری ICT در محیط پایه حاوی قطران با pH=7.2 در دمای ۳۵ درجه سانتی گراد به همراه ۱ گرم قطران، مقدار حداقل پهنه NH<sub>4</sub>Cl و ۱ میلی لیتر از کورت باکتریایی معادل ۰/۵ مک فارلند ظرف مدت ۱۰ روز.

جدول ۳-۵: مقایسات آماری میان مقادیر مختلف فسفر معنی برای باکتری ICT

### ANOVA

REPLECANT

	Sum of Squares	df	Mean Squares	F	Sig.
Between Groups	3.977E-04	3	1.326E-04	.012	.998
Within Groups	8.493E-02	8	1.062E-03		
Total	8.533E-02	11			

### Post Hoc Tests

#### Multiple Comparisons

Dependent Variable: REPLECANT

LSD

(I) TREATMENT	(J) TREATMENT	Mean Difference (I-J)	Std. Error	Sig.	95% Confidence Interval	
					Lower Bound	Upper Bound
0.008	.360	2.3333E-03	8.41E-02	.979	-.19167	.19633
	1.080	-9.333E-03	8.41E-02	.914	-.20333	.18467
	2.160	-1.100E-02	8.41E-02	.899	-.20500	.18300
0.024	.120	-2.333E-03	8.41E-02	.979	-.19633	.19167
	1.080	-1.167E-02	8.41E-02	.893	-.20567	.18233
	2.160	-1.333E-02	8.41E-02	.878	-.20733	.18067
0.072	.120	9.3333E-03	8.41E-02	.914	-.18467	.20333
	.360	1.1667E-02	8.41E-02	.893	-.18233	.20567
	2.160	-1.667E-03	8.41E-02	.985	-.19567	.19233
0.144	.120	1.1000E-02	8.41E-02	.899	-.18300	.20500
	.360	1.3333E-02	8.41E-02	.878	-.18067	.20733
	1.080	1.6667E-03	8.41E-02	.985	-.19233	.19567

برخی باکتری‌ها در شرایط خاص، مقدار زیادی فسفات معدنی را به فرم گرانول‌های پلی‌فسفات درون خود ذخیره می‌کنند که این گرانول‌ها اصولاً به صورت بدون شاخه و مستقیم سنتز می‌شوند. این گرانول‌ها به احتمال خیلی زیاد به‌عنوان ذخیره فسفر و انرژی مورد استفاده باکتری قرار می‌گیرند (Fischer *et al*, 2001). مشاهده دانه‌های فسفات در این باکتری مؤید ذخیره این دانه‌ها توسط باکتری ICT بود که دلیل رشد یکسان در حضور مقادیر مختلف فسفر است.

باکتری ICT با قدرت مصرف ۲۰٪ قطران ذغال سنگ ظرف مدت ۱۰ روز، نسبت به بسیاری از باکتری‌هایی که توسط محققین دیگر ایزوله شده‌اند، یک مصرف‌کننده سریع برای آروماتیک‌ها محسوب می‌شود. به طوری که باور و همکارانش باکتری‌هایی با درصد مصرف ۴۳-۸٪ برای نفتالین و ۳۱-۳٪ برای فنانتین، البته ظرف مدت ۲۸ روز، را جداسازی کردند (Bouwer *et al*, 1994). در همین راستا صفی‌کردی و همکارانش باکتری‌هایی را از پالایشگاه قطران ایزوله کردند که ظرف مدت ۹۰ ساعت ۱۰۰٪ نفتالین، ظرف مدت ۸ روز ۹۰٪ آنتراسین سه حلقه‌ای ساده و ظرف مدت ۱۴ روز ۸۰٪ فنانتین سه حلقه‌ای با شاخه جانبی را مصرف می‌کنند (Safekordi & Yaghmaei, 2001). خسینا و همکارانش تجزیه‌ای بالغ بر ۵۰٪ را پس از یک دوره ۳ ماهه، برای بنزویرین موجود در خاک آلوده با نفت، نشان دادند (Khesina *et al*, 1969). هینگا و همکارانش گزارش کردند که پس از ۲۳۰ روز، ۲۹٪ از بنزوآنتراسین اولیه که به میکروکوزم<sup>۱۱</sup> اضافه شده بود، به دی‌اکسیدکربن تبدیل شده بود. آن‌ها حدس زدند که اگر میزان تولید دی‌اکسیدکربن به‌همان صورت بماند، در عرض ۳۵ سال تمام بنزوآنتراسین به دی‌اکسیدکربن تبدیل خواهد شد (Hinga *et al*, 1980). با وصف این حقیقت که قطران ذغال سنگ ماده‌ای است متشکل از آروماتیک‌های مختلف، اعم از ۲، ۳، ۴ و ۵ حلقه‌ای، و با علم به این مسئله که سرعت تجزیه آروماتیک‌ها با افزایش تعداد حلقه‌ها کاهش می‌یابد و آروماتیک‌های ۴ و ۵ حلقه‌ای نیز در قطران حضور دارند (جدول ۱-۴) می‌توان مصرف ۲۰٪ قطران ظرف مدت ۱۰ روز را درصدی قابل ملاحظه برای این ماده دیر تجزیه‌شونده برآورد کرد.

بنابراین باکتری ایزوله شده در این پژوهش، نه تنها در حذف قطران و آلاینده‌های محیطی دیگری مثل نفت‌خام، یک باکتری موفق محسوب می‌شود، بلکه به دلیل توانایی نیتروبیفیکاسیون، دینیتروبیفیکاسیون و ذخیره فسفات علاوه بر تصفیه خاک‌های آلوده به قطران می‌تواند در تصفیه پساب آلوده نیز کاربردی فراوان داشته باشد، چرا که با وجود این توانایی‌ها، مانع از یوتروبیفیکاسیون فعال پساب خواهد شد.

جدول ۱-۴: درصد آروماتیک‌های مختلف در قطران ذغال سنگ

Poly Aromatic	% Coal Tar
Benzene	0.023
Thiophene	0.027
Toluene	0.153
M- Xylene	0.248
O- Xylene	0.189
Phenol	0.104
Indene	0.072
Cresols	0.306
Xylenol	0.180
Naphthalene	11.003
Thionaphthene	0.207
Quinoline	0.207
Isoquinoline	0.041
2-Me-Naphthalene	1.265
1-Me-Naphthalene	0.545
Biphenyl	0.333
2-6-D.M.N	0.104
Acenaphthene	2.313
Dibenzofuran	0.428
Fluorene	1.845
Dibenzothiophene	0.428
Phenanthrene	1.130
Anthracene	1.548
Acridine	0.162
Carbazole	0.864
Methylantracene	0.801
2-Phenyl-Naphthelene	0.203
Fluoranthene	3.056
Pyrene	1.922
Chrysene	0.549
Benzofluoranthene	0.117
Perylene	0.032

## پی نوشت ها:

- Johnson, A.C. and D.M. Larsen (1985). The Distribution of Polycyclic Aromatic Hydrocarbons in the Surficial Sediments Penobscot Bay (Maine, USA), in Relation to Other Sites World Wide. *Mar Environ. Res.* 15:1-16.
- Keit, L.H. and W.A. Telliard (1979). Telliard Priority Pollutants 1. A Perspective View. *Environmental Science Technology*, 13:416-423.
- Khesina, A. Y. *et al* (1969). Benzopyrene Breakdown by Soil Microflora. *B.Exp.Biol.Med.* 68(10): 1139.
- Miller, E. C. and J.A. Miller (1981). Searches for Ultimate Chemical Carcinogens and their Reactions with Cellular Macromolecules. *Cancer*, 47:2327-2345.
- Safekordi, A. and S. Yaghmaci (2001). Biodegradation of Polycyclic Aromatic Hydrocarbons (PAH) by Some Bacteria Isolated from Coal Tar Contaminated Soil. *Scientia Iranica*, 8(3):197-202.
- Schlegel, H. G. (1992). *Allgemeine Mikrobiologie. 7. Auflage.* Stuttgart: Georg Thieme Verlag.
- Sueszmuth, R. *et al* (1987). *Biochemisch-mikrobiologisches Praktikum.* Stuttgart: Georg Thiem Verlag.
- Thoand, G. *et al* (1999). Laboratory Evaluation of Crude Oil Biodegradation with Commercial or Natural Microbial Inocula. *Canadian Journal of Microbiology*, 45:106-115.
- Vossoughi, M. *et al* (2002). Some Investigation on Bioremediation of PAHs Contaminated Soil in IRAN Tar Refinery. *Biochemistry Engineering Journal*, 15(1):1-10.

1. Genotoxicity
2. Bioremediation
3. Coal Tar
4. Drigalsky
5. Basal Salt Medium
6. Round per minute
7. Bovine Serum Albumin
8. Completely Randomized Design
9. Isfahan Coal Tar
10. Acinetobacter calcoaceticus
11. Microcosm

## منابع

- شریفی، مسعود (۱۳۷۹). کاربرد، تفسیر و اصول آزمایش‌های بیوشیمیایی در باکتری‌شناسی پزشکی. تبریز: احرار.
- نصر اصفهانی، مهرداد (۱۳۸۱). ساخت ذغال فعال از پیچ پالایشگاه قطران اصفهان. پایان‌نامه کارشناسی ارشد مهندسی شیمی. دانشگاه علم و صنعت ایران.
- Baron, E. and S. Finegold (1990). *Diagnostic Microbiology.* Toronto: C.V. Mosby.
- Best, E. (2001). *Mikrobiologische Methoden.* Berlin: Auflage Spektrum Akademischer Verlage, Gustav Fischer-Heidelberg.
- Bouwer, B. *et al* (1994). Degradation of Xenobiotic Compounds in Situ: Capabilities and Limits. *FEMS Microbiological Review*, 15:307-317.
- Desal, J. D. and I. M. Banat (1997). Microbial Production of Surfactants and their Commercial Potential. *Microbiol. mol. Biol. Review*, 61:47-64.
- Frischer, Wolfgang (1998). *Umwelt- Mikrobiologie.* Gustav Fischer- Jena, Stuttgart- Luebeck, Ulm.
- Gibbs, C.F. (1975). Quantative Studies on Marin Oil Biodegradation of Crude Oil.I. Nutrient Limitation at 14°C. *Proc. Roy. Soc. London*: 188:61-62.
- Hinga, K.R. *et al* (1980). Biogeochemistry of Benzenanthracene in an Enclosed Marine Ecosystem. *Environmental Science Technology*, 14(9):1136-1143.
- Jacob, J. *et al* (1986). Polycyclic aromatic hydrocarbons of environment and occumulational importance. *Fresenius Z. Anal.Chem.*, 323:1-10.

