

بِه نام خدا



دانشگاه شاهد

دانشکده علوم

گروه زیست شناسی

پایان نامه کارشناسی ارشد بیوتکنولوژی میکروبی

عنوان:

شناسایی، جداسازی و تعیین ترادف ژن های dsz A, B, C از سویه تازه جدا شده

Stenotrophomonas kho ۴ از خاک های آلوده به نفت اهواز

نگارش:

محمد زارعی

استادان راهنما:

۱- دکتر ایرج رسولی

۲- دکتر محمد رعایایی اردکانی

استاد مشاور:

دکتر حمید گله داری

دی ماه ۱۳۸۹





دانشگاه
دانشکده علوم پایه

بسمه تعالی

**صور تجلسه دفاع از پایان نامه تحصیلی
با تائیدات الهی و استعانت از حضرت ولیعصر "عج"**

جلسه دفاعیه پایان نامه آقای محمد زارعی به شماره دانشجویی ۸۶۷۵۸۶۵۰۳ در رشته
میکروبیوتوزی در مقطع کارشناسی ارشد

تحت عنوان:

جداسازی، شناسایی و تعیین ترادف ژن های dsz ABC از سویه تازه جدا شده *Stenotrophomonas kh04* از
خاک های آلوده به نفت اهواز

به ارزش ۸ واحد راس ساعت ۱۱ روز چهارشنبه مورخ ۱۳۸۹/۱۰/۱۵ در دانشکده علوم پایه دانشگاه شاهد تشکیل
گردید. هیات داوران پس از استماع دفاعیات و پرسش های لازم، نمره و درجه ایشان را به شرح زیر اعلام میدارند:

نمره پایان نامه به عدد ۱۸/۲۵ نمره پایان نامه به حرف ب و درجه ب

درجه عالی ۲۰-۱۸ بسیار خوب ۱۶-۱۷/۹۹ خوب ۱۴-۱۵/۹۹ قابل قبول ۱۲-۱۳/۹۹ و غیر قابل قبول کمتر از ۱۲

عنوان	نام و نام خانوادگی	مرتبه دانشگاهی	امضاء
استاد راهنما مسئول	دکتر امیرحسین رسولی	استاد	
استاد راهنمای دوم	دکتر محمد رحمانی اردکانی	دانشیار	
استاد مشاور	دکتر حمید گلک داری	دانشیار	
داور اول	دکتر چهره جواد حامدی	استادیار	
داور دوم	دکتر سیدلطیف موسوی گورگری	دانشیار	
نماینده تحصیلات تکمیلی گروه	دکتر منیره کرمی	استادیار	
نماینده تحصیلات تکمیلی دانشکده	دکتر حمیدرضا تویدی	استادیار	



اظهار نامه دانشجو

شماره:

تاریخ:

اینجانب محمد زارعی دانشجوی کارشناسی ارشد رشته بیوتکنولوژی می گرایش میکروبی دانشکده علوم دانشگاه شاهد، گواهی می‌دهم که پایان نامه تدوین شده حاضر با عنوان " جداسازی، شناسایی و تعیین ترادف ژن‌های dsz A dsz B و dsz C از باکتری تازه جدا شده *Stenotrophomonas sp. strain skho4*" به راهنمایی استاد محترم جناب آقای دکتر ایرج رسولی، توسط شخص اینجانب انجام و صحت و اصالت مطالب تدوین شده در آن، مورد تایید است و چنان چه هر زمان، دانشگاه کسب اطلاع کند که گزارش پایان نامه حاضر صحت و اصالت لازم را نداشته، دانشگاه حق دارد، مدرک تحصیلی اینجانب را مسترد و ابطال نماید هم چنین اعلام می‌دارم در صورت بهره‌گیری از منابع مختلف شامل گزارش‌های تحقیقاتی، رساله، پایان نامه، کتاب، مقالات تخصصی و غیره، به منبع مورد استفاده و پدید آورنده آن به طور دقیق ارجاع داده شده و نیز مطالب مندرج در پایان نامه حاضر تاکنون برای دریافت هیچ نوع مدرک یا امتیازی توسط اینجانب و یا سایر افراد به هیچ کجا ارائه نشده است. در تدوین متن پایان نامه حاضر، چارچوب مصوب تدوین گزارش‌های پژوهشی تحصیلات تکمیلی دانشگاه شاهد به طور کامل مراعات شده و نهایتاً این که کلیه حقوق مادی ناشی از گزارش پایان نامه حاضر، متعلق به دانشگاه شاهد می‌باشد.

نام و نام خانوادگی دانشجو: محمد زارعی
امضاء دانشجو:
تاریخ: ۱۴۰۱/۰۱/۱۹

تقدیم به پدرم که یادش همیشه مایه دلگرمی بود.

مادرم، برادرانم و همسرم که در تمام مراحل زندگی پشتیبان من هستند و ارسال آنها تنها بهانه
زندگییم.

با تقدیر و تشکر فراوان از مادر، همسر، برادران و خواهران عزیزم که تمام داشته‌هایم حاصل کمک‌های آنهاست.

همچنین لازم است که به رسم ادب از :

- مدیریت محترم گروه زیست‌شناسی دانشگاه شاهد
- پرسنل و کارشناسان پر تلاش گروه دانشکده علوم دانشگاه شاهد
- پرسنل و کارشناسان پر تلاش دانشگاه شاهد
- گروه زیست‌شناسی دانشگاه شهید چمران اهواز
- ریاست محترم مرکز تحقیقات بیوتکنولوژی و علوم زیستی دانشگاه شهید چمران اهواز
- جناب آقای دکتر رعایایی
- جناب آقای دکتر نجف زاده از دانشکده دامپزشکی دانشگاه شهید چمران اهواز
- همکلاسی‌های بزرگوار که در حل مشکلات و در سختی‌ها همواره اینجانب را مورد لطف خود قرار دادند.
- دانشجویان کارشناسی ارشد مرکز تحقیقات بیوتکنولوژی و علوم زیستی دانشگاه شهید چمران اهواز
- اساتید بزرگوارم در دوره کارشناسی
- اساتید بزرگوارم در دوره کارشناسی ارشد
- و تمامی کسانی که در انجام هر چه بهتر این رساله اینجانب را یاری دادند کمال تشکر و قدر دانی را دارم.

محمد زارعی

دی ماه ۱۳۸۹

فهرست مطالب:

i	چکیده فارسی
	فصل اول: مقدمه و هدف
۱-۱-۱	مقدمه
۲	
۲-۱	راه حل‌ها
۷	
۳-۱	گوگرد زدایی زیستی
۱۱	
۴-۱	هدف
۱۲	
	فصل دوم: کلیات
۱-۲	۱-۱- نفت خام
۱۵	
۲-۲	۲-۱- گوگرد در نفت خام
۱۸	
۳-۲	۳-۱- انتشار دی اکسید گوگرد ومشکلات ناشی از آن
۲۳	
۴-۲	۴-۱- محدودیت گوگرد در ساخت های فسیلی
۲۴	
۵-۲	۵-۱- گوگرد زدایی هیدروژنی
۲۵	
۶-۲	۶-۱- بیودسولفوریزاسیون
۲۸	
۷-۲	۷-۱- ترکیبات مدل در گوگرد زدایی زیستی
۲۹	
۸-۲	۸-۱- گوگرد زدایی بیولوژیک هوازی
۳۰	
۱-۸-۲	۱-۱- مسیر کوداما
۳۲	
۲-۸-۲	۲-۱- مسیر ۴S
۳۵	
۳-۸-۲	۳-۱- سرعت ومیزان توانایی گوگرد زدایی هوازی
۳۸	
۹-۲	۹-۱- گوگرد زدایی بی هوازی
۴۲	
۱۰-۲	۱۰-۱- مقایسه گوگرد زدایی هوازی و بی‌هوازی از ترکیبات الی گوگردی
۴۳	
۱۱-۲	۱۱-۱- تاریخچه گوگرد زدایی
۴۵	
۱۲-۲	۱۲-۱- باکتری استنوتروفوموناس (<i>Stenotrophomonas kho</i>)
۴۷	
۱۳-۲	۱۳-۱- HPLC
۴۸	
۱-۱۳-۲	۱-۱- اجزاء و قسمتهای مختلف دستگاه HPLC
۴۸	
۲-۱۳-۲	۲-۱- روش رسم منحنی
۵۰	
۱۴-۲	۱۴-۱- جداسازی ژن‌های ناشناخته
۵۰	
۱-۱۴-۲	۱-۱- شکست آنزیمی و تهیه کتابخانه ژنی
۵۰	
۲-۱۴-۲	۲-۱- استفاده از پروب
۵۱	

۵۲PCR استفاده از ۳-۱۴-۲
۵۳PCR مقدمه‌ای بر ۱۵-۲
۵۷طراحی پرایمر ۱-۱۵-۲
۵۹الکتروفورز ۱۶-۲

فصل سوم: مواد و روش ها

۶۲مواد و دستگاه های مورد استفاده ۱-۳
۶۲مواد مورد استفاده ۱-۱-۳
۶۵وسایل و دستگاه های مورد استفاده ۲-۱-۳
۶۶مقدمه ۲-۳
۶۷باکتری استنوتروفوموناس ۳-۳
۶۷محیط کشت ۴-۳
۶۷محیط کشت نوترینت براث ۱-۴-۳
۶۷محیط کشت LB ۲-۴-۳
۶۹محیط کشت پایه نمکی BSM ۳-۴-۳
۷۰کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا (HPLC) ۵-۳
۷۰تهیه نمونه برای انجام HPLC ۱-۵-۳
۷۱HPLC و تزریق نمونه ۲-۵-۳
۷۱آزمون گیس ۶-۳
۷۱تهیه روش نمونه برای انجام آزمایش گیس ۱-۶-۳
۷۲روش انجام آزمون گیس ۲-۶-۳
۷۲بررسی رشد باکتری ۷-۳
۷۲استخراج ژنوم ۸-۳
۷۴استخراج پلاسمید ۹-۳
۷۵PCR ۱۰-۳
۷۵شرایط انجام واکنش PCR در این تحقیق ۱-۱۰-۳
۷۶طراحی پرایمر ۲-۱۰-۳
۷۷گرادیان دمایی PCR ۳-۱۰-۳
۷۷شرایط PCR ۴-۱۰-۳
۷۷الکتروفورز ۱۱-۳

۷۷ TBE بافر ۱-۱۱-۳
۷۸ تهیه ژل الکتروفورز ۲-۱۱-۳
۷۸ loading buffer ۳-۱۱-۳
۷۹ size marker ۴-۱۱-۳ نشانگر اندازه
۷۹ تهیه محلول اتیدیوم برماید ۵-۱۱-۳
۷۹ روش انجام الکتروفورز ۶-۱۱-۳
۷۹ کلونینگ ۱۲-۳
۸۰ PCR کلونینگ ۱-۱۲-۳
۸۰ PCR تخلیص محصول ۲-۱۲-۳
۸۱ ترانسفورمیشن و تهیه سلول های مستعد ۳-۱۲-۳
۸۱ ligation الحاق ۴-۱۲-۳
۸۲ روش تهیه سلول مستعد ترانسفورمیشن ۵-۱۲-۳
۸۳ غربال سلول های ترانسفورم شده ۶-۱۲-۳
۸۳ ۱-۶-۱۲-۳ غربال انتخابی با استفاده از آنتی بیوتیک و ملونی آبی-سفید
۸۳ PCR کلون ۲-۶-۱۲-۳
۸۵ ۱۳-۳-تخلیص از روی ژل
۸۶ ۱۴-۳- تعیین ترادف ژن های dsz ABC
۸۶ ۱۵-۳- بررسی بیوانفورماتیکی ژن های dsz

فصل چهارم: نتایج

۸۸ ۱-۴- نتایج بررسی رشد باکتری
۸۸ ۲-۴- نتایج آزمون گیبس
۸۸ ۱-۲-۴- نتایج آزمون گیبس کیفی
۹۰ ۲-۲-۴۴- تهیه استاندارد گیبس
۹۰ ۳-۲-۴- نتایج گیبس کمی
۹۱ ۳-۴- نتایج HPLC
۹۲ ۱-۳-۴- نتایج بررسی تایید مسیر S4 از طریق HPLC
۹۲ ۱-۱-۳-۴- نتایج بررسی کیفی تولید ۲HBP توسط HPLC
۹۴ ۲-۱-۳-۴- نتایج بررسی کمی تولید ۲HBP توسط HPLC
۹۵ ۴-۴- نتایج حاصل از استخراج DNA

۹۷	۴-۵- نتایج حاصل از انجام واکنش PCR.....
۱۰۰	۴-۶- نتایج PCR کلونینگ
۱۰۰	۴-۶-۱- غربال با استفاده از تشکیل کلونی‌های آبی و سفید
۱۰۱	۴-۶-۲- غربال با استفاده از روش کلون PCR.....
۱۰۲	۴-۶-۳- غربال با استفاده از روش تخلیص پلاسمید
۱۰۳	۴-۶-۴- نتایج حاصل از تخلیص از روی ژل
۱۰۴	۴-۶-۵- شناسایی با استفاده از تعیین ترادف
۱۰۴	۴-۷- نتایج تعیین ترادف
۱۱۰	۴-۸- بیوانفورماتیک

فصل پنجم: بحث و نتیجه گیری

۱۱۵	۵-۱- بررسی نتایج شناسایی مسیر بیوشیمیایی گوگردزدایی ۴S
۱۱۵	۵-۱-۱- بررسی و تحلیل نتایج شناسایی مسیر بیوشیمیایی ۴S از طریق HPLC
۱۱۵	۵-۱-۲- تحلیل نتایج آزمون گیس
۱۱۶	۵-۲- جداسازی ژن‌های dsz ABC
۱۱۶	۵-۳- تحلیل نتایج طراحی پرایمر
۱۱۹	۵-۴- تحلیل نتایج کلونینگ
۱۱۹	۵-۴-۱- غربال با استفاده از تشکیل کلونی‌های آبی-سفید
۱۲۰	۵-۴-۲- هضم آنزیم
۱۲۰	۵-۵- بیوانفورماتیک
۱۲۱	۵-۶- بررسی نتایج حاصل از جداسازی ژن‌های dsz ABC
۱۲۳	۵-۷- نتیجه گیری
۱۲۳	۵-۸- پیشنهادات
۱۲۴	منابع
۱۳۴	چکیده لاتین

فهرست جداول:

۴	جدول ۱-۱
۶	جدول ۲-۱
۷	جدول ۳-۱
۹	جدول ۴-۱
۱۵	جدول ۱-۲
۱۶	جدول ۲-۲
۴۱	جدول ۳-۲
۵۷	جدول ۴-۲
۶۲	جدول ۱-۳
۶۵	جدول ۲-۳
۶۸	جدول ۳-۳
۶۹	جدول ۴-۳
۷۶	جدول ۵-۳
۷۷	جدول ۶-۳
۸۱	جدول ۷-۳
۸۵	جدول ۸-۳
۸۹	جدول ۱-۴
۹۲	جدول ۲-۴
۹۸	جدول ۳-۴
۹۸	جدول ۴-۴
۱۱۰	جدول ۵-۴

فهرست تصاویر:

۵	تصویر ۱-۱
۱۰	تصویر ۲-۱
۱۷	تصویر ۱-۲
۱۷	تصویر ۲-۲
۲۰	تصویر ۳-۲
۲۱	تصویر ۴-۲

٢٦.....	تصویر ٥-٢.....
٢٦.....	تصویر ٦-٢.....
٢٩.....	تصویر ٧-٢.....
٣٠.....	تصویر ٨-٢.....
٣٤.....	تصویر ٩-٢.....
٣٩.....	تصویر ١٠-٢.....
٨٩.....	تصویر ١-٤.....
٩٣.....	تصویر ٢-٤.....
٩٣.....	تصویر ٣-٤.....
٩٦.....	تصویر ٤-٤.....
٩٦.....	تصویر ٥-٤.....
٩٧.....	تصویر ٦-٤.....
٩٩.....	تصویر ٧-٤.....
٩٩.....	تصویر ٨-٤.....
١٠٠.....	تصویر ٩-٤.....
١٠٢.....	تصویر ١٠-٤.....
١٠٣.....	تصویر ١١-٤.....
١٠٣.....	تصویر ١٢-٤.....
١٠٥.....	تصویر ١٣-٤.....
١٠٦.....	تصویر ١٤-٤.....
١٠٧.....	تصویر ١٥-٤.....
١٠٧.....	تصویر ١٦-٤.....
١٠٨.....	تصویر ١٧-٤.....
١٠٨.....	تصویر ١٨-٤.....
١٠٩.....	تصویر ١٩-٤.....
١٠٩.....	تصویر ٢٠-٤.....
١٢٢.....	تصویر ١-٥.....
١٢٢.....	تصویر ٢-٥.....

فهرست نمودارها:

۶	نمودار ۱-۱
۱۶	نمودار ۱-۲
۸۸	نمودار ۱-۴
۹۰	نمودار ۲-۴
۹۱	نمودار ۳-۴
۹۴	نمودار ۴-۴
۹۵	نمودار ۵-۴

جداسازی، شناسایی و تعیین ترادف ژن‌های dszA، dszB و dszC از باکتری تازه جدا شده
Stenotrophomonas sp. Strain skho۴

نویسنده: محمد زارعی

استادان راهنما:

۱- دکتر ایرج رسولی

۲- دکتر محمد رعایایی اردکانی

استاد مشاور:

دکتر حمید گله داری

مقطع تحصیلی: کارشناسی ارشد

رشته تحصیلی: بیوتکنولوژی گرایش: میکروبی

دانشگاه: شاهد دانشکده: علوم تاریخ دفاع: دی ماه ۸۹

چکیده

رها شدن گاز SO_2 در اثر احتراق سوخت‌های فسیلی یکی از علل اصلی آلودگی زیست محیطی و بیماری‌های تنفسی می‌باشد. عمده‌ترین ماده گوگردی موجود در نفت خام و برش‌های آن به صورت دی-بنزوتیوفن و مشتقات الکیله آن می‌باشد. در گوگردزدایی زیستی، حذف گوگرد از برش‌های نفتی با استفاده از باکتری‌ها توسط محصولات ژن‌های dszABC که اولین بار از باکتری *Rhodococcus erythropolis* strain IGTS۸ جدا شدند از طریق مسیر متابولیکی ۴S انجام می‌شود. در این تحقیق مسیر بیوشیمیایی گوگردزدایی زیستی ۴S در باکتری *Stenotrophomonas* sp. Strain skho۴ نامیده شد و برای اولین بار از خاک‌های آلوده به نفت اهواز جدا شده بود، با استفاده از HPLC و آزمون گیبس، شناسایی شد، و ژن‌های dszA، dszB و dszC که در این مسیر بیوشیمیایی حاضرند شناسایی شدند و با استفاده از طراحی پرایمر دجنره جداسازی و تکثیر و سپس تعیین ترادف شد. مقایسه ترادف ژن‌های dszA، dszB و dszC از باکتری *Stenotrophomonas* sp. Strain skho۴ با باکتری *Rhodococcus erythropolis* strain IGTS۸ ۸۹ درصد شباهت نشان داد که بر وجود شباهت بالا در میان ژن‌های dszA، dszB و dszC از باکتری‌های گوگردزدایی مختلف دلالت داشت. با شناسایی مسیر بیوشیمیایی ۴S و ژن‌های dszA، dszB و dszC در باکتری *Stenotrophomonas* sp. Strain skho۴، می‌توان با استفاده از تکنیک‌های مهندسی ژنتیک، توان گوگرد زدایی آن را بالا برده و یا در گوگردزدایی از برش‌های نفتی توسط باکتری‌ها از آن‌ها استفاده شود.

کلمات کلیدی: دی‌بنزوتیوفن، گوگردزدایی زیستی، ژن‌های dsz، مسیر ۴S، *Stenotrophomonas*

فصل یک

مقدمه

فصل یک مقدمه

۱-۱- مقدمه:

در حال حاضر سوخت‌های فسیلی پس از غذا مهم‌ترین منبع انرژی انسانی هستند و بسیاری از مواردی که باعث آسایش زندگی بشر شده است ناشی از استفاده از سوخت‌های فسیلی می‌باشد. قسمت عمده‌ای از انرژی مورد نیاز ما (بیش از ۸۵ درصد) از سوخت‌های فسیلی، ۸ درصد از انرژی هسته‌ای و ۷ درصد از سایر منابع تولید انرژی، نظیر انرژی‌های هیدروالکتریکی و بادی و چوب به دست می‌آید. سوخت‌های فسیلی به طور عموم شامل نفت خام، زغال سنگ، گاز طبیعی و شیست قیری می‌باشد. در این میان نفت خام با تولید ۴۰ درصد از انرژی مورد نیاز بشر در صدر قرار دارد و به دنبال آن گاز طبیعی با تولید ۲۴ درصد انرژی و زغال سنگ با تولید ۲۲ درصد در مکان‌های بعدی قرار می‌گیرند [۱]. البته این آمار در کشور ما بیشتر به سمت مصرف گاز طبیعی می‌باشد. با توجه به اهمیت سوخت‌های فسیلی در جامعه بشری تولید و استفاده از این مواد به طور چشم‌گیری در جوامع بشری در حال گسترش می‌باشد و می‌تواند عامل مهم و تعیین کننده‌ای در وضعیت اقتصادی کشورهای مختلف باشد. با این وجود سوختن این مواد برای تولید انرژی با مشکلاتی نیز همراه شده است که با توجه به پیشرفت صنایع، این مشکلات در وضعیت حاد تری نیز قرار خواهند گرفت. نفت خام به طور عموم شامل مجموعه‌ای از هیدروکربن‌ها می‌باشد که در آن عناصر دیگری نیز در پیوند با آن‌ها نظیر گوگرد، نیتروژن و برخی از فلزات وجود دارند. گازی که از سوختن این مواد تولید می‌شود به طور عموم شامل مونوکسید کربن (CO)، دی‌اکسید گوگرد (SO_2)، اکسیدهای نیتروژن (NO_x)، ذرات معلق و گازهای فرار هیدروکربنی می‌باشد [۲]. احتراق سوخت‌های فسیلی باعث آزاد شدن گاز دی‌اکسید گوگرد و اکسیدهای نیتروژن در درون جو می‌شود که با بخار آب موجود در هوا و ابرها واکنش داده و تولید اسید سولفوریک و اسید نیتریک می‌کنند و به همراه باران و برف نازل می‌شوند و باعث بارش باران‌های اسیدی و یا تولید مه با pH پایین می‌شوند. به علاوه دی‌اکسید گوگرد و اکسیدهای نیتروژن در هوا باعث تشکیل هواویزهایی با قطر ۲/۵ میکرومتر در جو می‌شوند که می‌توانند در مسافت‌های طولانی جابه‌جا شوند [۳ و ۴]. همچنین احتراق سوخت‌های فسیلی باعث تولید دود، غبار و ذرات معلق در هوا می‌شود که در نتیجه باعث ایجاد آلودگی هوا و مشکلات ناشی از آن مانند بیماری‌های تنفسی و قلبی-عروقی و سرطان ریه می‌گردد [۵ و ۶ و ۷ و ۸]. با توجه به اینکه دی‌اکسید گوگرد موجود در هوا توسط جریان‌های هوا کیلومترها جابه‌جا می‌شود، لذا می‌تواند اثر مخرب خود را حتی هزاران کیلومتر دورتر از محل تولید خود بر-

جای بگذارد، بنابراین کاهش مقدار دی‌اکسید گوگرد یک همکاری بین‌المللی را می‌طلبد. ساده‌ترین راه کاهش دی‌اکسید گوگرد موجود در هوا کاهش میزان گوگرد موجود در سوخت‌های مورد مصرف در حمل و نقل مانند بنزین و گازوییل که به میزان زیادی در سراسر دنیا مورد استفاده قرار می‌گیرند می‌باشد، چون آن‌ها بزرگترین منبع تولید دی‌اکسید گوگرد هستند و به همین دلیل بسیاری از کشورها سعی کرده‌اند تا با وضع قوانینی بتوانند سوخت‌های دارای گوگرد کمتر و سازگارتر با محیط زیست تولید کنند. به همین دلیل در سال ۱۹۹۳ در کشور ایالات متحده تولید و فروش گازوییل حاوی گوگرد بالاتر از 1 ppm را ممنوع کردند و در سال ۱۹۹۸ اتحادیه اروپا مقدار مجاز گوگرد در گازوییل را 350 ppm و 50 ppm به ترتیب برای سال‌های ۲۰۰۰ و ۲۰۰۵ تعیین کردند [۹]. کشورهای کانادا و ایالات متحده نیز همان حدود را برای مقدار گوگرد مجاز در گازوییل و بنزین برای سال ۲۰۰۰ و ۲۰۰۵ تعیین کردند [۱۰ و ۱۱]. کشورهای کانادا و ایالات متحده از ابتدای ژانویه سال ۲۰۰۶ تصمیم گرفتند که میزان گوگرد موجود در سوخت گازوییل و بنزین را به ترتیب به 15 ppm و 30 ppm برسانند و مقدار مجاز گوگرد موجود در گازوییل را برای سال ۲۰۱۰ 10 ppm تعیین کردند [۱۲ و ۱۳]. برآوردهای آژانس حفاظت محیط زیست ایالات متحده، تولید سوخت پاک و کاهش محتوای گوگرد، نیتروژن و ذرات معلق ناشی از احتراق سوخت‌های فسیلی را از نظر اقتصادی و سلامتی جمعیت بشر، بسیار سودآور دانسته است. برآورد هزینه‌های مرتبط با بیماری‌های تنفسی نشان می‌دهد که با کاهش میزان گوگرد و سایر مواد مضر در سوخت‌های فسیلی می‌توان میزان این بیماری‌ها را تا حد قابل قبولی کاهش داد (جدول ۱-۱). مرکز کیفیت هوا و حمل و نقل در آژانس حفاظت محیط زیست ایالات متحده آمریکا، موارد ذکر شده در جدول ۱-۱ را در ارتباط مستقیم با کیفیت سوخت دانسته و سودآوری تولید سوخت پاک را تأیید نموده است. در این برآورد گوگرد از عوامل تعیین کننده مهم در ایجاد آلودگی زیست محیطی تلقی می‌گردد [۵]. با توجه به این که سود سالانه حاصل از اجرای طرح سوخت پاک در حدود $70/3$ میلیارد دلار است و هزینه مورد نیاز برای اجرای آن به ازای هر موتور ۱۲۰۰ تا ۱۹۰۰ دلار و به ازای هر بشکه ۴-۵ سنت می‌باشد لذا در حدود $4/3$ میلیارد دلار در سال هزینه خواهد داشت لذا سودآوری آن محرز می‌باشد. مواردی که در جدول ۱-۱ عنوان شده لزوم اجرای طرح سوخت پاک و به تبع آن هوای پاک را از لحاظ اقتصادی توجیه پذیر می‌کند. دولت‌ها و سازمان‌های مسئول در سطح جهانی مشکلات حاصل از احتراق سوخت‌های فسیلی را شناسایی کرده و قوانین مرتبط با استفاده از سوخت‌های فسیلی را در جهت کاهش مضرات آن اصلاح می‌کنند.

۱ - ppm: parts per million

جدول ۱-۱ برآورد سالانه کاهش ضررهای انسانی و اقتصادی با اجرای طرح سوخت پاک [۵]

بیش از ۸۳۰۰ مرگ زود هنگام	بیش از ۷۵۰۰۰۰ ابتلا به بیماری‌های تنفسی	بیش از ۱.۵ میلیون مورد از دست دادن کار روزانه	۲.۶ میلیون تن NO_x ، ۱۱۰۰۰۰ تن ذرات معلق و ۱۷۰۰۰ تن آلاینده سمی
------------------------------	--	---	---

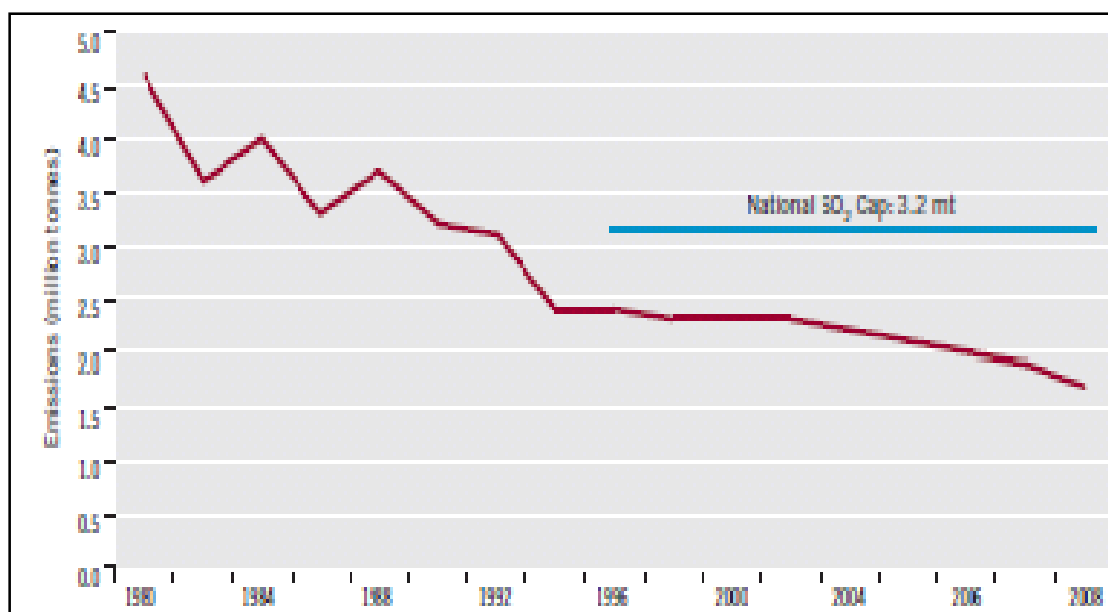
در جدول ۱-۲ و تصویر ۱-۱ روند افزایش سختگیری جهانی بر میزان گوگرد مجاز در گازوییل ارائه شده است. در سال‌های اخیر محتوای گوگرد مجاز موجود در گازوییل و سوخت دیزل به علت استفاده بیشتر توسط جمعیت بشری و صنایع از اهمیت بیشتری برخوردار بوده است، زیرا از یک طرف مقدار گوگرد موجود در این سوخت‌ها نسبت به برش‌های نفتی دیگر بسیار بیشتر است و از طرف دیگر، دی‌اکسید گوگرد و دیگر اکسیدهای گوگرد حاصل از مصرف بسیار بالا این سوخت‌ها در سطح جهانی، علاوه بر آلاینده بودن سبب مسمومیت کاتالیزورهای مورد استفاده در سیستم‌های اگزوز در اتومبیل‌ها و انواع موتورهای انفجار درونی می‌شود. این کاتالیزورها باعث احتراق هیدروکربن‌های باقیمانده و پایدار در برابر احتراق در اگزوز شده و آلاینده‌های تولید شده از اتومبیل‌ها را کاهش می‌دهند [۱۴ و ۱۵]. گوگرد همچنین سبب کاهش بازده کراکینگ کاتالیتیک^۱ و مراحل هیدروژنیزاسیون^۲ در پالایشگاه‌ها می‌شود که در اثر آلودگی کاتالیزورهایی است که در مراحل پالایش استفاده می‌شوند [۱۶].

جدول ۱-۲. روند افزایش سخت‌گیری جهانی در میزان گوگرد موجود در گازوییل‌های تولیدی [۱۷]

سال	۱۹۹۵	۲۰۰۰	۲۰۰۵	۲۰۱۰
میزان گوگرد مجاز در گازوییل بر حسب ppm	۵۰۰	۳۵۰	۳۰	۱۰

۱ - Catalytic crackikg

۲ - Hydrogenization



تصویر ۱-۱. تأثیر محدودیت‌های جهانی بر میزان انتشار گاز دی‌اکسید گوگرد در سال‌های اخیر در کانادا [۱۸]

بنابراین مراجع و آژانس‌های مختلف بین‌المللی خواستار کاهش هرچه بیشتر گوگرد در سوخت‌های فسیلی هستند. برای مثال در دو دهه اخیر غلظت مجاز گوگرد در سوخت دیزل از ۵۰۰ ppm به ۱۰-۱۵ ppm کاهش یافته و در آینده نزدیک نیز کاهش بیشتری خواهد داشت (نمودار ۱-۱). البته مشکل فقط در رابطه با گوگرد نبوده و مقادیر مختلفی از نیتروژن و فلزات نیز در سیالات نفتی مشکل‌ساز هستند که در آینده‌ای نه‌چندان دور در مورد غلظت مجاز این ترکیبات نیز قوانین شدیدتری وضع خواهد شد [۱۶ و ۱۷]. مشکلات چند دهه اخیر در دنیا از نظر کاهش ذخایر سوخت‌های فسیلی، افت کیفی آن‌ها و افزایش قیمت و از سوی دیگر مشکلات حاصل از پیشرفت صنعت و بالطبع پیچیده‌تر شدن واحدهای پالایشگاهی و افزایش هزینه تمام شده انرژی و سخت‌گیری قوانین زیست محیطی کشورهای پیشرفته را بر آن داشته است تا با ساده‌ترین و کم هزینه‌ترین شکل ممکن این مسائل را حل نموده و الکوی پالایش خود را به منظور افزایش تولید تغییر دهند [۶ و ۱۶]. در حال حاضر گازوییل تولیدی ایران بیش از ۷۰۰۰ ppm گوگرد دارد و احتراق این گازوییل در وسایل نقلیه سنگین بسیار بحرانی می‌نماید. به دلیل سخت‌گیری جامعه بین‌المللی، بهبود سیستم پالایشگاه‌ها با سرمایه‌گذاری بیش از یک میلیارد دلار در دست انجام است که بنابر پیش‌بینی مسئولین وزارت نفت، تا چند سال آینده گوگرد موجود در گازوییل باید به ۵۰۰ ppm کاهش یابد که به معنی دست‌یابی به قوانین جهانی در دهه گذشته است.