

لَهُ الْحُكْمُ وَإِلَيْهِ الْمُرْسَلُونَ



بسمه تعالى

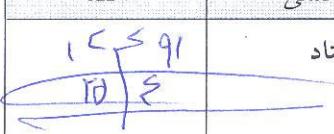
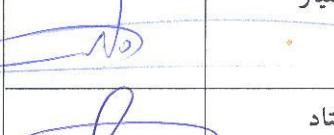
## تاییدیه اعضای هیات داوران حاضر در جلسه دفاع از پایان نامه

آقای محمد مهدی شادمان پایان نامه ۶ واحدی خود را با عنوان بررسی آزمایشگاهی

اثر بازدارنده ها بر جلوگیری از رسوب آسفالتین در نفت خام در تاریخ

۱۳۹۱/۴/۲۵ ارائه کردند.

اعضای هیات داوران نسخه نهایی این پایان نامه را از نظر فرم و محتوا تایید کرده و پذیرش آنرا برای تکمیل درجه کارشناسی ارشد مهندسی شیمی - مهندسی شیمی پیشنهاد می کنند.

امضا	رتبه علمی	نام و نام خانوادگی	عضو هیات داوران
	استاد	دکتر محسن وفایی سفی	استاد راهنمای
	دانشیار	دکتر عبدالصمد زرین قلم مقدم	استاد ناظر
	استاد	دکتر مهرداد منظقیان	استاد ناظر
	دانشیار	دکتر ولی احمد سجادیان	استاد ناظر
	استاد	دکتر مهرداد منظقیان	مدیر گروه (یا نماینده گروه تخصصی)

## آیین نامه چاپ پایان نامه (رساله) های دانشجویان دانشگاه تربیت مدرس

نظر به اینکه چاپ و انتشار پایان نامه (رساله) های تحصیلی دانشجویان دانشگاه تربیت مدرس، مبین بخشی از فعالیتهای علمی - پژوهشی دانشگاه است بنابراین به منظور آگاهی و رعایت حقوق دانشگاه، دانش آموختگان این دانشگاه نسبت به رعایت موارد ذیل متعهد می شوند:

ماده ۱: در صورت اقدام به چاپ پایان نامه (رساله) خود، مراتب را قبلًا به طور کتبی به «دفتر نشر آثار علمی» دانشگاه اطلاع دهد.

ماده ۲: در صفحه سوم کتاب (پس از برگ شناسنامه) عبارت ذیل را چاپ کند:  
«کتاب حاضر، حاصل پایان نامه کارشناسی ارشد نگارنده در رشته مهندسی شیمی است که در سال ۱۳۹۱ در دانشکده مهندسی شیمی دانشگاه تربیت مدرس به راهنمایی جناب آقای دکتر محسن وفایی سفتی از آن دفاع شده است.»

ماده ۳: به منظور جبران بخشی از هزینه های انتشارات دانشگاه، تعداد یک درصد شمارگان کتاب (در هر نوبت چاپ) را به «دفتر نشر آثار علمی» دانشگاه اهدا کند. دانشگاه می تواند مازاد نیاز خود را به نفع مرکز نشر در معرض فروش قرار دهد.

ماده ۴: در صورت عدم رعایت ماده ۳، ۵۰٪ بهای شمارگان چاپ شده را به عنوان خسارت به دانشگاه تربیت مدرس، تأديه کند.

ماده ۵: دانشجو تعهد و قبول می کند در صورت خودداری از پرداخت بهای خسارت، دانشگاه می تواند خسارت مذکور را از طریق مراجع قضایی مطالبه و وصول کند؛ به علاوه به دانشگاه حق می دهد به منظور استیفاده حقوق خود، از طریق دادگاه، معادل وجه مذکور در ماده ۴ را از محل توقیف کتابهای عرضه شده نگارنده برای فروش، تامین نماید.

ماده ۶: یعنی جناب محمد مهدی شادمان دانشجوی رشته مهندسی شیمی مقطع کارشناسی ارشد تعهد فوق وضمانات اجرایی آن را قبول کرده، به آن ملتزم می شو姆.

نام و نام خانوادگی:

محمد مهدی شادمان

تاریخ و امضا:  
۹۱/۱۲/۲۶

## دستورالعمل حق مالکیت مادی و معنوی در مورد نتایج پژوهش‌های علمی دانشگاه تربیت مدرس

**مقدمه:** با عنایت به سیاست‌های پژوهشی دانشگاه در راستای تحقق عدالت و کرامت انسانها که لازمه شکوفایی علمی و فنی است و رعایت حقوق مادی و معنوی دانشگاه و پژوهشگران، لازم است اعضای هیات علمی، دانشجویان، دانش آموختگان و دیگر همکاران طرح، در مورد نتایج پژوهش‌های علمی که تحت عنوانین پایان‌نامه، رساله و طرحهای تحقیقاتی که با هماهنگی دانشگاه انجام شده است، موارد ذیل را رعایت نمایند:

**ماده ۱ - حقوق مادی و معنوی پایان نامه‌ها / رساله‌های مصوب دانشگاه متعلق به دانشگاه است و هرگونه بهره‌برداری از آن باید با ذکر نام دانشگاه و رعایت آئین‌نامه‌ها و دستورالعمل‌های مصوب دانشگاه باشد.**

**ماده ۲ - انتشار مقاله یا مقالات مستخرج از پایان نامه / رساله به صورت چاپ در نشریات علمی و یا ارائه در مجتمع علمی باید به نام دانشگاه بوده و استاد راهنمای مسئول مکاتبات مقاله باشد.**

تبصره: در مقالاتی که پس از دانش آموختگی بصورت ترکیبی از اطلاعات جدید و نتایج حاصل از پایان‌نامه / رساله نیز منتشر می‌شود نیز باید نام دانشگاه درج شود.

**ماده ۳ - انتشار کتاب حاصل از نتایج پایان نامه / رساله و تمامی طرحهای تحقیقاتی دانشگاه باید با مجوز کتبی صادره از طریق حوزه پژوهشی دانشگاه و بر اساس آئین نامه‌های مصوب انجام می‌شود.**

**ماده ۴ - ثبت اختراع و تدوین دانش فنی و یا ارائه در جشنواره‌های ملی، منطقه‌ای و بین‌المللی که حاصل نتایج مستخرج از پایان نامه / رساله و تمامی طرحهای تحقیقاتی دانشگاه باید با هماهنگی استاد راهنمای یا مجری طرح از طریق حوزه پژوهشی دانشگاه انجام گیرد.**

**ماده ۵ - این دستورالعمل در ۵ ماده و یک تبصره در تاریخ ۱۳۸۴/۴/۲۵ در شورای پژوهشی دانشگاه به تصویب رسیده و از تاریخ تصویب لازم الاجرا است و هرگونه تخلف از مفاد این دستورالعمل، از طریق مراجع قانونی قابل پیگیری می‌شود.**

نام و نام خانوادگی محمد سهرابی



امضاء



دانشگاه تربیت مدرس  
دانشکده مهندسی شیمی

پایان نامه دوره کارشناسی ارشد مهندسی شیمی

بررسی آزمایشگاهی اثر بازدارنده ها بر جلوگیری از رسوب  
آسفالتین در نفت خام

محمد مهدی شادمان

استاد راهنما:  
دکتر محسن وفایی سفتی

تابستان ۹۱

تعدیم به:

پر و مادرم به حاضر زحمات بی دریغشان

## تقدیر و مشکر

پاس بی کران پورده گاریکتا را که هستی مان بخشید و به طریق علم و دانش رئنمونان شد و به همشنی رهروان علم و

دانش مفتخرمان نمود و خوش چینی از علم و معرفت را روزی یان ساخت. اکنون که با استعانت از خداوند متعال و

حایت خانواده و راهنمایی استاد گرامی این پژوهه به پایان رسیده است، برخود لازم میدانم از زحمات استاد گرامی

جناب آقای دکترو فایی کمال مشکر را نایم. بی شک بدون راهنمایی های ارزشمند و حایتهای به جانبه ایشان

یمودن این مسیر ممکن نبود. همچنین از جناب آقای دکتر عیدی دلها قافی که با راهنمایی های خود مراد هرچه بستر به

اجام رساندن این پژوهه یاری نموده اند سپاسگزاری می خایم. از پدر و مادر عزیزم که مشوق اصلی من دیمودن

این راه بوده اند، کمال مشکر را بعمل می آورم.

## چکیده

مشکل رسوبات آلی به ویژه آسفالتین ها در مخازن، چاه ها و تجهیزات اثرات زیانباری بر اقتصاد تولید نفت دارد، زیرا سبب کاهش میزان نفت تولیدی، بسته شدن تجهیزات تولید نفت می شوند. اضافه کردن بازدارنده ها به نفت خام، باعث جلوگیری از فرآیند تجمع توده های آسفالتین در نفت خام می شوند. در این مطالعه، اثر بازدارنده ها بر جلوگیری از رسوب آسفالتین با روش های مختلف مانند اندازه گیری گرانروی، اندازه گیری کدورت و اندازه گیری توزیع اندازه ذرات مورد بررسی قرار گرفت. ابتدا غلظت های مختلف از بازدارنده ها ( $1000\text{ ppm}$ ,  $2000\text{ ppm}$ ,  $10000\text{ ppm}$  و  $20000\text{ ppm}$ ) در نمونه نفت خام ۱ تهیه شد و قدرت بازدارندگی نمونه ها اندازه گیری شد. در مرحله دوم از مطالعه، سه نمونه از مؤثرترین بازدارنده ها انتخاب گردید و مطالعات بیشتر این بازدارنده ها در مورد نمونه نفت خام ۲ انجام گرفت و مفاهیم قدرت بازدارندگی و قدرت پایداری سازی بازدارنده ها تبیین شد. نتایج نشان می دهد قدرت بازدارندگی بازدارنده ها در غلظت های کم تا متوسط ( $1000\text{ ppm}$  تا  $10000\text{ ppm}$ ) از الگوی منظمی برخوردار است و در ارتباط با گروه های عاملی ساختار شیمیایی بازدارنده ها می باشد. قدرت پایدارسازی بازدارنده ها که در ارتباط با میزان جذب بازدارنده ها بر سطح مایسل های آسفالتین می باشد با استفاده از اثرات برشی توده های آسفالتین بررسی گردیده است و مشخص گردید هرچه قدرت پایدارسازی بازدارنده بیشتر باشد، قدرت بازدارندگی بازدارنده نیز بیشتر می شود.

**کلمات کلیدی:** آسفالتین، رزین، بازدارنده، نقطه شروع رسوب، رسوب.

## فهرست مطالب

صفحه	عنوان
۹	فهرست اشکال
۱۵	فهرست جداول
۲۳	علامه و نشانه ها
۲۴	پیشگفتار
۲۶	فصل اول
	طبيعت، مشخصات و مدل های رسوب آسفالتين
۴	۱-۱ مقدمه
۵	۲-۱ تعریف آسفالتین ها
۷	۳-۱ ساختار آسفالتین ها
۸	۴-۱ عوامل مؤثر بر رسوب آسفالتين
۹	۱-۴-۱ ماهیت نفت خام
۱۰	۲-۴-۱ اثر حلال
۱۲	۳-۴-۱ زمان تماس حلال رسوب دهنده
۱۳	۴-۴-۱ نسبت حلال رسوب دهنده به نفت خام
۱۴	۵-۴-۱ دما
۱۶	۶-۴-۱ فشار
۱۸	۱-۵-۱ اندازه گيري نقطه آغاز تشکيل رسوب آسفالتين
۱۹	۱-۵-۱ اندازه گيري هدایت الکتریکی
۲۰	۲-۵-۱ اندازه گيري مقدار ضریب شکست نور
۲۰	۳-۵-۱ اندازه گيري شدت عبور، پخش و جذب نور
۲۲	۴-۵-۱ تجزیه و تحلیل های ثقل سنگی
۲۲	۵-۵-۱ اندازه گيري کشش میان سطحی بین مخلوط نفت و آب

۲۳	۶-۵-۱ اندازه گیری انتقال حرارت
۲۳	۷-۵-۱ روش میکروسکوپی
۲۳	۸-۵-۱ اندازه گیری گرانزوی و افت فشار مخلوط نمونه نفتی و رسوب دهنده
۲۴	۱-۶-۱ روش های از بین بردن رسوب آسفالتین
۲۴	۱-۶-۱ روش های مکانیکی
۲۵	۲-۶-۱ روش استفاده از حلال ها
۲۵	۳-۶-۱ روش گرمایی
۲۵	۴-۶-۱ استفاده از پدیده مافوق صوت
۲۶	۷-۱ مدل های رفتار آسفالتین
۲۶	۱-۷-۱ مدل حلایت پلیمری
۲۷	۲-۷-۱ مدل کلوبیدی
۲۸	۳-۷-۱ مدل معادله حالت
۲۹	۴-۷-۱ مدل تشکیل مایسل های آسفالتین
۳۰	<b>فصل دوم</b>

## مرواری بر مطالعات انجام شده

۳۱	۱-۲ مقدمه
۳۲	۲-۲ رزین ها، عامل پایداری آسفالتین ها
۳۴	۳-۲ بر هم کنش آسفالتین ها و رزین ها
۳۷	۴-۲ ویژگی های کلی بازدارنده ها
۳۹	۵-۲ مدل سازی رفتار بازدارنده ها
۴۲	۶-۲ اثر ترکیبات مختلف در بازدارندگی رسوب آسفالتین
۴۲	۱-۶-۲ اثر آلکیل بنزن ها در بازدارندگی رسوب آسفالتین
۴۶	۲-۶-۲ اثر ترکیبات اتوکسیلات نونیل فنول بر نقطه شروع رسوب آسفالتین
۴۷	۳-۶-۲ اثر اسید های آلی بر جلوگیری از رسوب آسفالتین
۴۹	۴-۶-۲ نقش روغن های گیاهی در نقطه شروع رسوب آسفالتین

۵۱	۵-۶ اثر دیزل، گازوئیل سبک و گازوئیل سنگین
۵۲	۶-۶ اثر نانوسیال بر جلوگیری از رسوب آسفالتین
۵۵	<b>فصل سوم</b>
	<b>مواد و روش های آزمایشی</b>
۵۶	۱-۳ مقدمه
۵۶	۲-۳ مشخصات نمونه های نفتی
۵۷	۳-۳ ویژگی های بازدارنده های مورد مطالعه
۵۸	۴-۳ تعیین نقطه شروع رسوب آسفالتین
۵۸	۱-۴-۳ روش ویسکومتری
۶۲	۲-۴-۳ مواد و دستگاه
۶۳	۳-۴-۳ آماده سازی نمونه ها
۶۳	۵-۳ تعیین قدرت بازدارندگی بازدارنده ها
۶۴	۶-۳ تعیین قدرت پایدارسازی بازدارنده ها
۶۴	۷-۳ اندازه گیری کدورت
۶۵	۸-۳ اندازه گیری توزیع اندازه ذرات آسفالتین
۶۶	<b>فصل چهارم</b>
	<b>بررسی قدرت بازدارندگی بازدارنده ها</b>
۶۷	۱-۴ مقدمه
۶۷	۲-۴ بررسی ویژگی های نفت خام مورد مطالعه
۶۸	۱-۲-۴ بررسی تغییرات گرانروی نمونه های نفتی
۶۹	۲-۲-۴ تعیین مقدار شاخص ناپایداری کلوبیدی
۶۹	۳-۴ تعیین نقطه شروع نمونه نفت خام ۱
۷۰	۴-۴ معیار مقایسه قدرت بازدارندگی
۷۱	۵-۴ اثر حلال آروماتیکی تولوئن

۷۳	۶-۴ اثر بازدارنده های آنیونی
۷۳	۶-۱ دودسیل بنزن سولفونیک اسید خطی
۷۵	۶-۲ دودسیل بنزن سولفونیک اسید شاخه دار
۷۸	۶-۳ تری اتانول آمین لوریل اتر سولفات
۷۹	۶-۴ سدیم لوریل اتر سولفات
۸۰	۷-۴ اثر بازدارنده های غیر یونی
۸۰	۷-۱ کوکونات دی اتانول آمید
۸۱	۷-۲ فتی الكل ۹ مول اتوکسیله
۸۳	۸-۴ اثر بازدارنده آمفوتریک کوکوآمیدوپروپیل بتایین
۸۴	۹-۴ مواد شیمیایی متفرقه
۸۴	۹-۱ اتیلن گلیکول منو استئارات
۸۶	۹-۲ اتیلن گلیکول دی استئارت
۸۷	۹-۱۰ نتایج مقایسه قدرت بازدارندگی بازدارنده ها
۹۰	<b>فصل پنجم</b>

### **بررسی قدرت بازدارندگی و پایدارسازی بازدارنده های مؤثر**

۹۱	۱-۵ مقدمه
۹۱	۲-۵ تعیین نقطه شروع رسوب آسفالتین نمونه نفت خام ۲
۹۲	۳-۵ قدرت بازدارندگی بازدارنده های مؤثر
۹۶	۴-۵ قدرت پایدارسازی بازدارنده های مؤثر
۱۰۰	۵-۵ ارتباط قدرت پایدار سازی با قدرت بازدارندگی بازدارنده های مؤثر
۱۰۱	۶-۵ ارتباط قدرت پایدارسازی بازدارنده با شاخص ناپایداری کلوبیدی
۱۰۲	۷-۵ اثر بازدارنده ها بر روی کسر حجمی مؤثر ذرات پراکنده
۱۰۹	۸-۵ اثر زمان بر قدرت پایدارسازی بازدارنده ها
۱۱۱	۹-۵ اثر بازدارنده ها بر توزیع اندازه ذرات آسفالتین
۱۱۴	<b>فصل ششم</b>

## **نتیجه گیری و پیشنهادات**

۱۱۵

۱-۶ نتیجه گیری

۱۱۶

۲-۶ پیشنهادات

۱۱۷

منابع و مراجع

۱۲۲

پیوست ها

## فهرست اشکال

صفحه	عنوان
۶	شکل ۱-۱ بیان نیروهای بین آسفالتین ها
۸	شکل ۲-۱ مدل های ساختاری آسفالتین ها
۱۰	شکل ۳-۱ محتوای آسفالتین از نفت های مختلف
۱۱	شکل ۴-۱ اثر رقیق کننده های مختلف بر روی رسوب از قیردر دمای ۲۰ درجه سانتیگراد
۱۲	شکل ۵-۱ میزان آسفالتین رسوب کرده از نمونه نفت خام چینی در $20^{\circ}\text{C}$ با استفاده از نرمال آلkan های مختلف
۱۳	شکل ۶-۱ میزان آسفالتینی که طبق استاندارد ASTM-D-3279 رسوب می کند به عنوان تابعی از زمان تماس
۱۴	شکل ۷-۱ اثر نسبت حلال به نفت بر رسوب آسفالتین
۱۵	شکل ۸-۱ تغییر در میزان آسفالتین رسوب کرده بوسیله نرمال هپتان با افزایش دما
۱۶	شکل ۹-۱ شرایط رسوب دادن آسفالتین با استفاده از حلال ها و دماهای مختلف
۱۷	شکل ۱۰-۱ وابستگی میزان رسوب مخلوط نفت 2 Hirshberg Stock-Tank Oil و پروپان با فشار در دمای ۳۶۷ کلوین
۱۸	شکل ۱۱-۱ وابستگی میزان رسوب آسفالتین و رزین پیش بینی شده مخلوط نفت Hirshberg Stock-Tank Oil 2 و پروپان با فشار در دمای ۳۶۷ کلوین
۲۰	شکل ۱۲-۱ تغییرات ضریب شکست نور با کسر حجمی نفت در مخلوط نفت خام و هپتان
۲۱	شکل ۱۳-۱ داده های جذب نور بر حسب حجم نرمال پنتان در محلول تولئن و Bitumen
۲۱	شکل ۱۴-۱ اطلاعات عبور نور نسبت به حجم نرمال هپتان در نفت همراه با شدت های تیتراسیون
۲۲	شکل ۱۵-۱ حلایت آسفالتین بصورت تابعی از دانسیته نفت و پارامتر حلایت آسفالتین
۳۶	شکل ۱۶-۲ اثر رزین ها بر آسفالتین ها
۴۰	شکل ۲-۲ سیستم نفت به همراه بازدارنده
۴۳	شکل ۳-۲ ساختار شیمیایی آمیفیل ها مشتق شده از آلکیل بنزن ها

- شکل ۴-۲ نمودار اثر مواد فعال سطحی مختلف روی نقطه شروع رسوب  
شکل ۵-۲ ظرفیت بازدارنده های شیمیایی Renex 18,40,100 بر نمونه نفتی برزیلی
- شکل ۶-۲ ساختار اسیدهای آلی به کاررفته عنوان بازدارنده
- شکل ۷-۲ ظرفیت بازدارنده گی اسیدهای آلی شامل palmytic, linoleic and caprylic بر نمونه نفتی برزیلی
- شکل ۸-۲ ظرفیت بازدارنده گی روغن های گیاهی بر نمونه نفتی برزیلی
- شکل ۹-۲ طیف های FTIR فاز رسوب کرده نمونه های TP1, TP2, P
- شکل ۱۰-۳ تغییرات گرانروی سینماتیک بر حسب درصد نرمال هپتان اضافه شده به نمونه نفت Isthmus
- شکل ۱۱-۳ تغییرات گرانروی نمونه نفت خام ۱ و ۲ با دما
- شکل ۱۲-۳ تعیین نقطه شروع آسفالتین نمونه نفت خام ۱
- شکل ۱۳-۳ تعیین نقطه شروع نمونه نفت خام ۱ به همراه تولوئن با غلظت ۱۰۰۰ ppm
- شکل ۱۴-۳ تعیین نقطه شروع نمونه نفت خام ۱ به همراه دودسیل بنزن سولفونیک اسید خطی با غلظت ۱۰۰۰ ppm
- شکل ۱۵-۴ تعیین نقطه شروع نمونه نفت خام ۱ به همراه تولوئن با غلظت ۱۰۰۰ ppm
- شکل ۱۶-۴ مقایسه قدرت بازدارنده گی دودسیل بنزن سولفونیک اسید خطی و شاخه دار
- شکل ۱۷-۴ تعیین نقطه شروع نمونه نفت خام ۱ به همراه تولوئن با غلظت ۱۰۰۰ ppm
- شکل ۱۸-۴ تعیین نقطه شروع نمونه نفت خام ۱ به همراه سدیم لوریل اتر سولفات با غلظت ۲۰,۰۰۰ ppm
- شکل ۱۹-۴ تعیین نقطه شروع نمونه نفت خام ۱ به همراه کوکونات دی اتانول آمید با غلظت ۱۰۰۰ ppm
- شکل ۲۰-۴ تعیین نقطه شروع نمونه نفت خام ۱ به همراه فتی الکل ۹ مول اتوکسیله با غلظت ۱۰۰۰ ppm
- شکل ۲۱-۴ تعیین نقطه شروع نمونه نفت خام ۱ به همراه کوکوآمیدوپروپیل بتایین با غلظت ۱۰۰۰ ppm
- شکل ۲۲-۴ تعیین نقطه شروع نمونه نفت به همراه اتلین گلیکول منو استئارات با غلظت ۱۰۰۰ ppm
- شکل ۲۳-۴ تعیین نقطه شروع نمونه نفت به همراه اتلین گلیکول دی استئارات با غلظت ۱۰,۰۰۰ ppm
- شکل ۲۴-۴ مقایسه قدرت بازدارنده ها در غلظت های مختلف
- شکل ۲۵-۴ تعیین نقطه شروع آسفالتین نمونه نفت خام ۲
- شکل ۲۶-۴ تعیین نقطه شروع نمونه نفت خام ۲ به همراه دودسیل بنزن سولفونیک اسید خطی با غلظت ۱۰۰۰ ppm

۹۳ شکل ۳-۵ تعیین نقطه شروع نمونه نفت خام ۲ به همراه دودسیل بنزن سولفونیک اسید شاخه دار با غلظت

۱۰۰۰ ppm

۹۴ شکل ۴-۵ تعیین نقطه شروع نمونه نفت خام ۲ به همراه کوکونات دی اتانول آمید با غلظت ۱۰۰۰ ppm

۹۵ شکل ۵-۵ مقایسه بین قدرت بازدارندگی بازدارنده های مؤثر در نفت خام ۲

۹۸ شکل ۶-۵ تغییرات گرانزوی بر حسب جزء جرمی بازدارنده دودسیل بنزن سولفونیک اسید خطی در نمونه

$C_{II} = 1/8$

۹۹ شکل ۷-۵ تغییرات گرانزوی بر حسب جزء جرمی بازدارنده دودسیل بنزن سولفونیک اسید شاخه دار

$C_{II} = 1/8$

۹۹ شکل ۸-۵ تغییرات گرانزوی بر حسب جزء جرمی بازدارنده کوکونات دی اتانول آمید در نمونه

$C_{II} = 1/8$

۱۰۰ شکل ۹-۵ قدرت بازدارندگی بازدارنده تابعی از میزان جذب مؤثر بازدارنده در غلظت های مختلف در

نفت خام ۲

۱۰۲ شکل ۱۰-۵ تغییرات شاخص ناپایداری کلوییدی به عنوان تابعی از جزء جرمی بازدارنده

۱۰۴ شکل ۱۱-۵ پیش بینی گرانزوی مخلوط "نفت خام ۲" و "تولوئن"

۱۰۵ شکل ۱۲-۵ پیش بینی گرانزوی مخلوط "نفت خام ۲" حاوی ۱۱ درصد حجمی تولوئن" و "دودسیل بنزن سولفونیک اسید خطی"

۱۰۶ شکل ۱۳-۵ پیش بینی گرانزوی مخلوط "نمونه نفت خام ۲" حاوی ۱۱ درصد حجمی تولوئن" و "دودسیل بنزن سولفونیک اسید شاخه دار"

۱۰۶ شکل ۱۴-۵ پیش بینی گرانزوی مخلوط "نفت خام ۲" حاوی ۱۱ درصد حجمی تولوئن" و "کوکونات دی اتانول آمید"

۱۰۸ شکل ۱۵-۵ پیش بینی کسر حجی مؤثر ذرات معلق مخلوط "نفت خام ۲" حاوی ۱۱ درصد حجمی نرمال هپتان" و "دودسیل بنزن سولفونیک اسید خطی"

۱۰۸ شکل ۱۶-۵ پیش بینی کسر حجی مؤثر ذرات معلق مخلوط "نفت خام ۲" حاوی ۱۱ درصد حجمی نرمال هپتان" و "دودسیل بنزن سولفونیک اسید شاخه دار"

- شکل ۱۷-۵ پیش بینی کسر حجی مؤثر ذرات معلق مخلوط "نفت خام ۲ حاوی ۱۱ درصد حجمی نرمال هپتان" و "کوکونات دی اتانول آمید"  
شکل ۱۸-۵ کدوت نمونه های نفت خام ۲ به همراه بازدارنده های مؤثر در غلظت ۱۰،۰۰۰ ppm  
شکل ۱۹-۵ کدورت نمونه نفت خام ۲ به همراه کوکونات دی اتانول آمید در غلظت های مختلف  
شکل ۲۰-۵ توزیع ذرات آسفالتین در غلظت های مختلف بازدارنده کوکونات دی اتانول آمید  
شکل ۲۱-۵ اثر بازدارنده کوکونات دی اتانول آمید بر قطر متوسط ذرات آسفالتین

## فهرست جداول

صفحه	عنوان
۴۹	جدول ۱-۲ آمیفیل های آلکیل بنزن مورد مطالعه چانگ و فاگلر
۵۲	جدول ۲-۲ مقایسه بازدارندگی بازدارنده های تجاری A,B,C در غلظت ۵/۰ درصد وزنی نفت خام
۵۲	جدول ۳-۲ مقایسه بازدارندگی بازدارنده های غیرتجاری مورد نظر در غلظت ۲۰ درصد وزنی نفت خام
۵۷	جدول ۱-۳ مشخصات نفت های خام مورد استفاده
۵۹	جدول ۲-۳ مشخصات بازدارنده های مورد مطالعه
۶۱	جدول ۳-۳ ساختار شیمیابی بازدارنده های مورد مطالعه
۶۹	جدول ۱-۴ تعیین پارامترهای پایداری نمونه های نفت خام
۷۲	جدول ۲-۴ مقایسه بین قدرت بازدارندگی غلظت های مختلف تولوئن در نفت خام ۱
۷۴	جدول ۳-۴ مقایسه بین قدرت بازدارندگی غلظت های مختلف دودسیل بنزن سولفونیک اسید خطی در نفت خام ۱
۷۶	جدول ۴-۴ مقایسه بین قدرت بازدارندگی غلظت های مختلف دودسیل بنزن سولفونیک اسید شاخه دار در نفت خام ۱
۷۹	جدول ۵-۴ مقایسه بین قدرت بازدارندگی غلظت های مختلف تری اتانول آمین لوریل اتر سولفات در نفت خام ۱
۸۱	جدول ۶-۴ مقایسه بین قدرت بازدارندگی غلظت های مختلف کوکونات دی اتانول آمید در نفت خام ۱
۸۲	جدول ۷-۴ مقایسه بین قدرت بازدارندگی غلظت های مختلف فتی الکل ۹ مول اتوکسیله در نفت خام ۱
۸۴	جدول ۸-۴ مقایسه بین قدرت بازدارندگی غلظت های مختلف کوکوآمیدوپروپیل بتایین در نفت خام ۱
۸۵	جدول ۹-۴ مقایسه بین قدرت بازدارندگی غلظت های مختلف اتیلن گلیکول منو استئارات در نفت خام ۱
۹۴	جدول ۱-۵ قدرت بازدارندگی غلظت های مختلف بازدارنده های مؤثر در نفت خام ۲
۱۰۲	جدول ۲-۵ مقایسه نقطه جذب مؤثر بازدارنده ها
۱۰۴	جدول ۳-۵ ثابت های $C_1$ , $C_2$ و $C_3$ برای مخلوط "نفت خام ۲" و "تولوئن"
۱۰۷	جدول ۴-۵ ثابت $C_1$ , $C_2$ و $C_3$ برای مخلوط "نفت خام ۲ حاوی ۱۱ درصد حجمی تولوئن" و "بازدارنده"

## علائم و نشانه ها

انرژی آزاد گیبس	$G$
تعداد گونه های جزء، $i$	$N_i$
تعداد کل گونه ها	$N_C$
پتانسیل شیمیایی جزء، $i$ در حالت استاندارد	$\mu_i^0$
دما	$T$
تعداد مایسل ها	$N_m$
انرژی آزاد گیبس استاندارد مایسلی شدن	$\Delta G_m^{00}$
ثابت بولتزمن	$K$
کسر مولی جزء، $i$	$x_i$
ضریب فوگاسیته جزء، $i$ در حالت مخلوط	$\hat{\phi}_i$
فوگاسیته جزء، $i$ در حالت مخلوط	$\hat{f}_i$
فشار	$P$
کسر حجمی مؤثر ذرات معلق	$\phi_{eff}$
گرانروی مخلوط معلق	$\mu_s$
گرانروی محیط پراکنده	$\mu_0$
پارامتر مشخصه جزء، $i$	$\alpha_i^*$
کسر حجمی جزء، $i$	$\phi_i$
گرانروی سینماتیکی جزء، $i$	$v_i$
ثابت رابطه (۳-۵)	$C_1$
ثابت رابطه (۴-۵)	$C_3 \text{ و } C_2$

ک

## پیشگفتار

تشکیل رسوبات آلی یک مسئله بسیار مهم است که می تواند منجر به هزینه های اقتصادی جدی شود. آسفالتین ها به عنوان یکی از اجزای سنگین نفت خام دارای خاصیت تجمعی هستند که از نفت خام رسوب می کنند. رسوب آسفالتین در مخازن نفتی یکی از مشکلات مهم تولید است که می تواند در چاه نفت، تجهیزات تولیدی و خطوط لوله رخ دهد. تشکیل رسوبات آسفالتین سبب مشکلات عملیاتی زیادی می شود از جمله بسته شدن جزئی یا کلی خطوط لوله و مخازن، تغییر در خاصیت ترشوندگی و خسارت رساندن به تجهیزات.

آسفالتین دارای ساختار مولکولی پیچیده ای است که می توان از آن به عنوان مجموعه مولکول های غیر هیدروکربنی قابل حل در بنزن و غیرقابل حل در حلال های با جرم مولکولی کم و نیز نرمال آلkan ها یاد کرد. بر اساس مطالعات آزمایشگاهی متعدد گمان می رود این ترکیبات به صورت پاره ای حل شده و در حالت کلوییدی در نفت وجود دارند. عوامل تشکیل رسوب در مخازن، تغییرات فشار، دما و ترکیب نفت می باشد. این عوامل سبب به هم خوردن تعادل شیمیایی موجود در مخزن می گردند که نتیجه آن به صورت تشکیل رسوب خواهد بود. از این رو بررسی راه های ممکن در جلوگیری از رسوب آسفالتین با ارزش می باشد. یک راه ممکن برای جلوگیری از رسوب آسفالتین، اضافه کردن پایدار کننده های آسفالتین به عنوان بازدازنه به نفت است. بازدارنده های آسفالتین همانند رزین ها عمل می کنند، آسفالتین ها را به حالت کلوییدی در آورده و آن ها را به حالت محلول نگه می دارند. کارایی یک بازدارنده عمدتاً به ویژگی های ساختاری و شیمیایی آن بستگی دارد. همچنین توانایی بازدارنده برای پایدار کردن آسفالتین ها