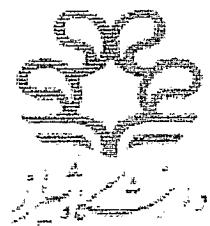


به نام خداوند جان و خرد

۱۱۸۱۸۹



دانشکده مهندسی

پایان نامه کارشناسی ارشد مهندسی شیمی

بررسی عملیات از دیاد برداشت از مخازن نفتی با روش  
تزریق توأم آلکالین، ماده کاهش دهنده کشش بین سطحی  
و پلیمر

توسط:

نوشین بهار

استاد راهنما:

دکتر سید شهاب الدین آیت الله‌ی

وزارت علوم و تحقیقات  
دانشگاه تهران

آذر ۱۳۸۷

۱۱۰۲۵۹

به نام خدا

بررسی عملیات ازدیاد برداشت از مخازن نفتی با روش تزریق توأم  
آلکالین، ماده کاهش دهنده کشش بین سطحی و پلیمر

به وسیله‌ی:

نوشین بهار

پایان نامه

ارائه شده به تحصیلات تکمیلی دانشگاه به عنوان بخشی از فعالیت‌های تحصیلی لازم برای اخذ  
درجه کارشناسی ارشد

در رشته‌ی:

مهندسی شیمی (مهندسی گاز)

از دانشگاه شیراز

شیراز

جمهوری اسلامی ایران

ارزیابی شده توسط کمیته پایان نامه با درجه: عالی

دکتر سید شهاب الدین آیت الله‌ی، استاد بخش مهندسی شیمی، نفت و گاز (رئیس کمیته)  
.....  
دکتر علیرضا شریعتی، استاد بخار بخش مهندسی شیمی، نفت و گاز  
.....  
دکتر عبدالرحمان علمداری، دانشیار بخش مهندسی شیمی، نفت و گاز

آذر ماه ۱۳۸۷

تقدیم به:

# ((خانواده مهربانم))

## سپاسگزاری

بدینوسیله از استاد صبور و محترم جناب آقای دکتر سید شهاب الدین آیت الله‌ی  
که با کمک‌ها و همکاری‌های فراوانشان زمینه انجام این پروژه را فراهم کردند،  
صمیمانه سپاسگذارم. از زحمات اساتید مشاوره جناب آقای دکتر علیرضا شریعتی و  
جناب آقای دکتر عبدالمحمد علمداری کمال تشکر و قدردانی را دارم. از استاد بسیار  
عزیزم جناب آقای دکتر اصغر لشنسی زادگان که همواره حامی و پشتیبان من بوده‌اند،  
سپاس بی‌شائبه دارم.

## چکیده

# بررسی عملیات ازدیاد برداشت از مخازن نفتی با روش همزمان آلکالین / ماده کاهش دهنده کشش بین سطحی و پلیمر

به وسیله‌ی:

## نوشین بهار

روش‌های شیمیایی یکی از روش‌های ازدیاد برداشت نفت باهدف تولید نفت باقی مانده پس از برداشت ثانویه می‌باشد. کاهش کشش بین سطحی، کنترل سیالیت با افزایش ویسکوزیته آب و افزایش راندمان جارویی از مکانیسم‌های مهم برای تولید بیشتر از مخازن نفتی است. بنابراین استفاده از مواد شیمیایی با توجه به اهداف مورد نظر می‌تواند بهینه باشد. در این پایان نامه سعی شده است که شرایط یکی از مخازن ایران فراهم شود و با استفاده از روش‌های شیمیایی بهترین روش انتخاب گردد، به خصوص که حداکثر مخازن ایران دارای نفتی اسیدی و درجه شوری بالایی می‌باشند. نفت مورد استفاده در این آزمایش از میدان گچساران و سنگ مورد آزمایش از نوع دولومیت و دارای حفره‌های بزرگ است. در این پژوهه اثر غلظت تریتون ایکس ۱۰۰ در بهره برداری و کاهش کشش بین سطحی، اثر افزایش لخته کربنات سدیم و غلظت آن، ترتیب تزریق لخته‌های تریتون ایکس ۱۰۰ و پلی‌اکریل آمید هیدرولیز شده بر روی ازدیاد برداشت نفت بررسی می‌شود. آزمایشات سازگاری برای بررسی بر همکنش‌های سیال با سیال و سیال با سنگ، آزمایش امولسیون و اندازه‌گیری کشش بین سطحی برای بررسی پایداری امولسیون و اطمینان از کاهش کشش بین سطحی قبل از آزمایشات سیلاپ زنی ضروری است. آزمایشات سیلاپ زنی بر روی ۸ مغزه با استفاده از سیلاپ زنی آب شور و سپس روش شیمیایی انجام شده است. برای اطمینان از نتایج، برخی از آزمایشات تکرار و نتایج حاصل از میکروسکوپ الکترونی بررسی شده است.

نتایج نشان داد که کربنات سدیم و پلی‌اکریل آمید در کاهش کشش بین سطحی و تشکیل امولسیون موثر است، همچنین اثر غلظت این مواد بر روی کاهش کشش بین سطحی بررسی شده است. از طرفی تزریق فرایند آلکالین(%) / ماده کاهش دهنده کشش سطحی(٪) / پلیمر(ppm) در مقایسه با فرایند تزریقی بدون آلکالین افزایش برداشت خوبی را داشته است . از طرفی تزریق لخته پلیمر قبل از لخته ماده کاهش دهنده کشش سطحی در این شرایط حداکثر برداشت را داشته است. بنابراین برای نفت اسیدی مورد نظر و آب شور با سختی بالا و سنگ آزمایشی، استفاده از لخته کربنات سدیم برای کاهش کشش بین سطحی و کاهش جذب مواد شیمیایی و تزریق لخته پلی‌اکریل آمید هیدرولیز شده قبل از تریتون ایکس ۱۰۰ می‌تواند بهینه باشد.

## فهرست مطالعه

عنوان	صفحه
فصل ۱: مقدمه	۱
۱- روشهای ثالثیه (از دیاد برداشت نفت)	۲
۲- روشهای حرارتی	۲
۳- تزریق امتصاصی	۳
۴- روشهای میکروبی	۴
۵- روش های از دیاد برداشت شیمیایی	۴
۶- کشش بین سطحی	۶
۷- مواد کاهش دهنده کشش بین سطحی	۸
۸- کاربردهای مواد کاهش دهنده کشش سطحی	۱۰
۹- دسته بندی مواد کاهش دهنده کشش سطحی	۱۲
۱۰- ماده کاهش دهنده کشش سطحی آنیونی	۱۴
۱۱- ماده کاهش دهنده کشش سطحی کاتیونی	۱۵
۱۲- ماده کاهش دهنده کشش سطحی آمفوتریک	۱۶
۱۳- ماده کاهش دهنده کشش سطحی غیریونی	۱۷
۱۴- ماده کاهش دهنده کشش سطحی مشتق شده از منو و پلی ساکاریدها	۱۸
۱۵- مواد کاهش دهنده کشش سطحی پلیمری	۱۹
۱۶- غلظت بحرانی مایسل	۲۰
۱۷- اندازه گیری نقطه غلظت بحرانی مایسل	۲۱
۱۸- عوامل موثر بر غلظت بحرانی مایسل	۲۴
۱۹- امولسیون آب و نفت	۲۶
۲۰- میکرو امولسیون	۲۶
۲۱- روش های اندازه گیری کشش بین سطحی	۲۷
۲۲- سیلاب زنی محلول کاهش دهنده سطحی	۳۲
۲۳- جذب مواد کاهش دهنده کشش سطحی در مخزن	۳۶
۲۴- آلکالین	۳۶
۲۵- سیلاب زنی آلکالین	۳۸
۲۶- برهم کنش های آلکالین	۳۹
۲۷- برهمکنش های آلکالین	۴۰

## عنوان

## صفحه

١-١٥-١- سیلاب زنی پلیمر.	٤٢
١-١٥-١- پلیمرها	٤٥
١-١٥-٢- تأثیر غلظت پلیمر بر ویسکوزیته	٤٨
١-١٥-٣- اثر درجه شوری بر پلی آکریل آمید	٤٩
١-١٥-٤- تأثیر pH روی محلول پلیمر	٥١
<b>فصل ۲: مروری بر تحقیقات انجام شده</b>	٥٢
<b>فصل ۳: مواد و روش ها</b>	٦٦
٣-١- مواد مورد استفاده	٦٦
٣-١-١- سنگ	٦٦
٣-١-٢- آب شور	٦٧
٣-١-٣- نفت خام	٦٨
٣-١-٤- ماده کاهش دهنده کشش سطحی	٦٩
٣-١-٥- آلکالین	٧٠
٣-١-٦- پلیمر	٧١
٣-٢- مراحل آزمایش	٧١
٣-٢-١- آزمایش سازگاری و امولسیون	٧١
٣-٢-٢- آزمایشات کشش بین سطحی (دینامیکی)	٧٢
٣-٢-٣- دستگاه سیلاب زنی با مغزه	٧٤
٣-٢-٤- اندازه گیری تخلخل	٨١
٣-٢-٥- اندازه گیری تراوایی	٨١
٣-٢-٦- دستگاه آزمایش	٨٢
٣-٢-٧- شرح انجام آزمایشات سیلاب زنی با مغزه	٨٢
<b>فصل ٤: نتایج و بررسی</b>	٨٥
٤-١- آزمایشات سازگاری	٨٥
٤-٢- آزمایشات پایداری امولسیون	٨٥
٤-٣- آزمایشات کشش بین سطحی دینامیکی	٨٨
٤-٣-١- اثر محلول تریتون ایکس ۱۰۰ روی کشش بین سطحی دینامیکی	٨٩
٤-٣-٢- بررسی اثر کربنات سدیم بر کشش بین سطحی	٩٢
٤-٣-٣- بررسی اثر پلیمر بر کشش بین سطحی	٩٤

۴-۴-آزمایشات سیلاب زنی مغزه .....	۹۵
۱-۴-۱- بررسی اثر غلظت مواد کاکاوش دهنده سطحی روی ازدیاد برداشت نفت.....	۹۶
۲-۴-۲- اثر اضافه کردن کربنات سدیم به عنوان آلکالین به سیلاب زنی مواد کاکاوش دهنده سطحی / پلیمر .....	۹۸
۳-۴-۳- بررسی ترتیب تزریق لخته ای.....	۱۰۴
۴-۴-نتایج.....	۱۰۷
<b>فصل ۵: نتیجه گیری و پیشنهادات .....</b>	<b>۱۱۰</b>
۱-۵-نتیجه گیری.....	۱۱۰
۲-۵-پیشنهادات.....	۱۱۱
<b>منابع و مأخذ .....</b>	<b>۱۱۳</b>

## فهرست شکل‌ها

صفحه	عنوان
	فصل ۱:
۱	شکل ۱: مراحل اولیه، ثانویه و ثالثیه برداشت نفت
۶	شکل ۲: تفاوت کشش سطحی و کشش بین سطحی
۸	شکل ۳: تجمع مواد کاهش دهنده سطحی به تک لایه ای در سطح مشترک و تبدیل به مایسل در غلظت‌های بالاتر از غلظت بحرانی
۹	شکل ۴: مولکول کاهش دهنده کشش سطحی به طور مساوی در سطح مشترک آب و نفت ..
۱۵	شکل ۵: آلکیل دی متیل بنزیل آمونیوم کلراید ..
۱۸	شکل ۶: ساختار ساکاروز استر ..
۲۰	شکل ۷: آلكوکسید آلکیل فنول فرمالدهید ..
۲۱	شکل ۸: ساختار‌های مایسل ..
۲۲	شکل ۹ : تغیرات خصوصیات فیزیکی و تشکیل غلظت بحرانی مایسل در محدوده‌ی مجزا (Schramm,2000).
۲۵	شکل ۱۰: تغییرات غلظت بحرانی مایسل با دما برای سه ماده کاهش دهنده کشش سطحی آمفوتریک ۲/۱ در صدوزنی (L.Schramm,2000)
۲۹	شکل ۱۱: دستگاه مؤئنه ..
۲۹	شکل ۱۲: روش صفحه‌ی ویلهلمای ..
۳۰	شکل ۱۳: روش حلقه‌ای ..
۳۱	شکل ۱۴: جدایش قطره از لوله بسیار پاریک ..
۳۲	شکل ۱۵: روش چرخشی قطره ..
۳۵	شکل ۱۶: نمودار CDC (Wilhite & Green,2003)
۳۵	شکل ۱۷: تأثیر ترشوندگی روی منحنی CDC
۴۱	شکل ۱۸: مقایسه کشش سطحی در آب بدون سختی برای دو ماده آلکالائین (Green,2003)
۴۲	شکل ۱۹: مقایسه کشش سطحی در آب دارای سختی برای دو ماده آلکالائینی (Green,2003)
۴۴	شکل ۲۰: نقش پلیمر روی پدیده انگشته شدن (O.Selle,2005)
۴۶	شکل ۲۱: نمونه ای از ساختار پلی ساکاریدها ..
۴۶	شکل ۲۲: ساختار مولکولی پلی آکریل آمید ..
۴۷	شکل ۲۳: پلی آکریل آمید هیدرولیز شده ..

## عنوان

## صفحه

شکل ۲۴: اثر غلظت پلی اکریل آمید جزئی هیدرولیز تجاری J333 بر ویسکوزیته یا فاکتور غربالی.....	۴۸
شکل ۲۵: تاثیر غلظت نمک ها بر فاکتور غربالی محلول ppm ..... پلیمر J333 .....	۵۰
<b>فصل ۳:</b>	
شکل ۱: نمودار آزمایش XRD برای یک نمونه از سنگ های مورد استفاده.....	۶۶
شکل ۲: نمونه ای از سنگ حفره دار دولومیتی مورد استفاده.....	۶۷
شکل ۳: نمایی از ساختار مولکولی ماده تریتون ایکس ۱۰۰ .....	۷۰
شکل ۴: تصویر دستگاه اندازه گیری گشش بین سطحی به روش قطره چرخان (SITE100HS) .....	۷۴
شکل ۵: شمای کلی دستگاه سیلاب زنی با مغزه .....	۷۶
شکل ۶: مغزه نگهدار درون حمام گرم.....	۷۷
شکل ۷: تصویری از لاستیک نگهدارنده، یک مغزه و دو پخش کننده داخلی.....	۷۸
شکل ۸: تصویر بالا، نگهدارنده سیال و تصویر پایین مغزه نگهدار .....	۸۰
شکل ۹: پمپ فشار بالا.....	۸۰
شکل ۱۰: تصویری از مغزه ها درون آب شور.....	۸۱
شکل ۱۱: تصویر دستگاه سیلاب زنی با مغزه برای تزریق سیالات مختلف.....	۸۲
<b>فصل ۴:</b>	
شکل ۱ : تشکیل رسوب در محلول کربنات سدیم و آب شور.....	۸۵
شکل ۲ : آزمایشات پایداری امولسیون برای سه غلظت تریتون ایکس ۱۰۰ ، حجم آب جدا شده در زمانهای ۱، ۵، ۳۰ و ۶۰ دقیقه.....	۸۶
شکل ۳ : آزمایش پایداری امولسیون ، با اضافه کردن پلیمر به محلول تریتون ایکس ۱۰۰ ، حجم آب جدا شده در زمانهای ۱، ۵، ۳۰ و ۶۰ دقیقه.....	۸۷
شکل ۴: اثر کربنات سدیم بر روی پایداری امولسیون، حجم آب جدا شده در زمانهای ۱، ۵، ۳۰ و ۶۰ دقیقه.....	۸۷
شکل ۵: آزمایش امولسیون محلول تریتون-ایکس ۱۰۰ از سمت چپ با غلظت های ۱٪، ۵٪، ۱۰٪ و ۲۰٪.....	۸۸
شکل ۶: آزمایش امولسیون با افزودن کربنات سدیم ۵٪ به محلول های تریتون-ایکس ۱۰۰ با غلظتهاي ۰/۰۵، ۰/۰۲، ۰/۰۵، ۰/۰۱ از سمت چپ.....	۸۸

شکل ۷: کشش بین سطحی نفت و آب تابعی از زمان برای غلظتهای مختلف تریتون ایکس ۱۰۰ ..... ۸۹
شکل ۸: کشش بین سطحی تابعی از زمان برای محلول تریتون ایکس ۱۰۰ ..... ۹۰
شکل ۹: کشش بین سطحی نفت و آب تابعی از غلظت تریتون ایکس ۱۰۰ در زمانهای مختلف ..... ۹۲
شکل ۱۰: کشش بین سطحی نفت و آب تابعی از زمان، در غلظتهای مختلف کربنات سدیم و غلظت تریتون ایکس ۱۰۰، ۱/۵ درصد وزنی ..... ۹۳
شکل ۱۱: کشش بین سطحی نفت و آب تابعی از زمان در غلظتهای مختلف پلی آکریل آمید ..... ۹۴
شکل ۱۲: درصد کل نفت تولیدی براساس نفت باقی مانده پس از تزریق آب شور تابعی از حجم تزریقی (مغزه ۱ و ۲) ..... ۹۸
شکل ۱۳: درصد کل نفت تولیدی براساس نفت باقی مانده پس از تزریق آب شور تابعی از حجم تزریقی (مغزه ۲ و مغزه ۴) ..... ۹۹
شکل ۱۴: درصد کل نفت تولیدی براساس نفت باقی مانده پس از تزریق آب شور (مغزه ۲ و ۴ و ۵) ..... ۱۰۰
شکل ۱۵: درصد نفت تولیدی بر اساس نفت باقی مانده نسبت به حجم تزریقی، در مغزه ۶ و ۷ ..... ۱۰۲
شکل ۱۶: نمودار افت فشار تابعی از حجم تزریقی در مغزه ۶ و ۷ ..... ۱۰۲
شکل ۱۷: تصویر SEM تصویر(a) سنگ در ابتدای سیلاب زنی، (b) پس از سیلاب زنی با آب شور، (c) پس از تزریق لخته کربنات سدیم بعد از تزریق آب شور، (d) تنها تزریق کربنات سدیم بدون تزریق آب شور، (e) رسیدن به اشباعیت نفت و تزریق آب شور و لخته کربنات سدیم پس از آن، (f) اضافه کردن پلی آکریل آمید به قسمت قبل ..... ۱۰۳
شکل ۱۸: تصویر SEM از سنگ پس از سیلاب زنی با کربنات سدیم ۱٪ ..... ۱۰۴
شکل ۱۹: درصد کل نفت تولیدی براساس نفت باقی مانده پس از تزریق آب شور (مغزه ۲ و ۳) ..... ۱۰۵
شکل ۲۰: تصویر SEM از سنگ حفره دار اشباع شده از آب شور ..... ۱۰۷
شکل ۲۱: درصد برش نفتی در مغزه ۲ تابعی از حجم تزریقی ..... ۱۰۶
شکل ۲۲: درصد برش نفتی در مغزه ۳ تابعی از حجم تزریقی ..... ۱۰۶
شکل ۲۳: درصد نفت تولیدی پس از تزریق آب شور در ۸ مغزه آزمایش شده ..... ۱۰۸

شکل ۲۴: مقایسه آزمایش، مقدار تولید پس از سیلاب زنی با آب شور و مقدار  
تولید پس از سیلاب زنی لخته ها براساس نفت اولیه ..... ۱۰۹

شکل ۲۵: نمودار میله ای درصد افزایش برداشت نفت براساس نفت باقیمانده، برای معزه .. ۱۰۹

## فهرست جداول

### صفحه

### عنوان

#### فصل ۱:

جدول ۱: کشش سطحی و کشش بین سطحی مایعات در مقابل آب در دمای ۲۰ درجه سانتی گراد (J.Shaw,1999) ..... ۷
جدول ۲: کاربردهای مواد کاهش دهنده کشش سطحی در صنعت نفت (Schramm, 2000) ..... ۱۱
جدول ۳: محدوده کاربرد نسبت به تقسیم‌بندی HLB ..... ۱۳
جدول ۴: تقسیم‌بندی مواد کاهش دهنده کشش سطحی (L.Schramm,2000) ..... ۱۴
جدول ۵: روش‌های معمول اندازه گیری غلظت بحرانی مایسل (Schramm,2000) ..... ۲۳
جدول ۶: روش‌های اندازه گیری کشش بین سطحی و کشش سطحی در مطالعات صنعت (Schramm,2000) ..... ۲۸
جدول ۷: خصوصیات مواد آلکالینی (Green, Wilhite) ..... ۳۷
جدول ۸: تأثیر pH بر ضریب شبکه محلول پلیمری ..... ۵۱

#### فصل ۲:

جدول ۱: ترکیبات آب شور سازند ..... ۶۷
جدول ۲: اطلاعات مربوط به نفت خام گچساران ..... ۶۸
جدول ۳: خصوصیات فیزیکی ماده تریتون ایکس ۱۰۰ ..... ۶۹
جدول ۴: محلول‌های مربوط به آزمایشات پایداری امولسیون ..... ۷۲
جدول ۵: آزمایشات مربوط به کشش بین سطحی دینامیکی ..... ۷۴
جدول ۶: خصوصیات مغزه‌های مورد آزمایش ..... ۸۴

#### فصل ۳:

جدول ۱: نتایج آزمایشات سیلاب زنی مغزه‌ها ..... ۹۷
---

## فهرست نشانه‌های اختصاری

- A**: سطح مقطع محیط متخلخل ( $m^2$ )  
**L**: طول محی متخلخل (m)  
**Q**: مقدار سیالی که از واحد سطح عمود بر مسیر در واحد زمان عبور می‌کند ( $kg/m^2.s$ )  
**K**: تراوایی مطلق (Darcy)  
**η**: گرانروی سیال (cp)  
**ΔP**: اختلاف فشار دو سر مغزه (atm)  
**U**: سرعت دارسی  
**M**: نسبت سیالیت آب به نفت  
**λ**: تغییرپذیری سیالیت  
**σ**: کشش بین سطحی دو فاز ( $mNm^{-1}$ )  
**ρH**: چگالی فاز سنگین ( $kg/m^3$ )  
**ρL**: چگالی فاز سبک ( $kg/m^3$ )  
**ω**: بسامد زاویه ای  
**m**: جرم قطره  
**Φ**: ضریب تصحیح  
**F**: نیروی کشش حلقه ( $mN/m$ )  
**β**: ضریب تصحیح  
**θ**: زاویه ترشوندگی  
**r**: شعاع قطره  
**Nc**: عدد بدون بعد مؤئنه  
**CMC**: غلظت بحرانی مایسل  
**S<sub>oi</sub>**: اشباعیت نفت اولیه  
**S<sub>or</sub>**: اشباعیت نفت باقی مانده پس از تزریق ثانویه آب  
**IFT**: کشش بین سطحی دو فاز (dyne/cm)  
**HPAM**: پلی آکریل آمید هیدرولیز شده

**PV**: حجم خالی مغزه (cc)

**TX-100**: تریتون ایکس ۱۰۰

**S-P**: فرایند تزریق لخته‌ای ماده کاهش دهنده کشش سطحی و سپس لخته پلیمر

**A-S-P**: فرایند تزریق لخته‌ای مواد آلکالین و سپس لخته‌های ماده کاهش دهنده کشش بین سطحی و سپس پلیمر

**P-S**: فرایند تزریق لخته‌ای پلیمر و سپس ماده کاهش دهنده کشش بین سطحی

**EOR**: روش‌های ازدیاد برداشت نفت

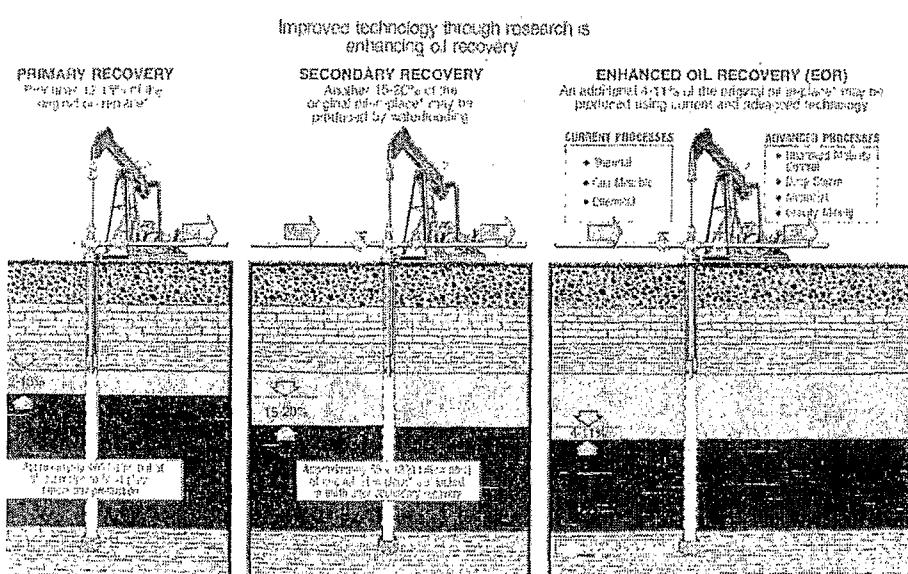
**SEM**: تصویر بردار میکروسکوپ الکترونی

**XRD**: پراش پرتو ایکس

**SARA**: آزمایشات مربوط به تعیین مقادیر اشباعیت، آروماتیک، آسفالتین و رزین‌های نفت خام

## فصل ۱ - مقدمه

تولید از مخازن نفتی در ابتدای بهره‌برداری با کمک نیروهای طبیعی مخزن از قبیل نیروی گاز محلول، فشار آب و فشار گنبدگازی و همچنین انبساط نفت و سنگ آغاز می‌گردد که به آن مرحله‌ی برداشت اولیه اطلاق می‌شود. با گذشت زمان، این نیروها کاهش یافته و اهمیت خود را از دست می‌دهند و بنابراین برای حفظ فشار، آب (سیالاب زنی) یا گاز (تزریق گاز) به درون مخزن تزریق می‌شود که به مجموعه‌ی این عملیات مراحل ثانویه گفته می‌شود. پس از گذشت این مرحله و با وجود این که هنوز مقادیر قابل توجهی از نفت در درون مخزن باقیمانده است، مخزن قابلیت تولید اقتصادی خود را تا حد زیادی از دست داده و نیاز به بهره‌گیری از روش‌های ثالثیه یا به اصطلاح ازدیاد برداشت نفت<sup>۱</sup> (ثالثیه) خودنمایی می‌کند. ازدیاد برداشت به صورت سنتی به روشهایی در تولید نفت از مخزن اطلاق می‌شود که موجب افزایش تولید پس از انجام مراحل اولیه و ثانویه می‌گردد. شکل ۱ این مراحل را بصورت نمایی نشان می‌دهد.



شکل ۱: مراحل اولیه، ثانویه و ثالثیه برداشت نفت (Green & Wilhite, 2003)

<sup>1</sup>Enhanced oil recovery (EOR)

مهمترین روش در حال بررسی روش ثالثیه است که به اختصار به توضیح آن می‌پردازیم.

## ۱-۱- روشهای ثالثیه(ازدیاد برداشت نفت)

در طول عمر یک مخزن زمانی وجود دارد که هزینه تولید یک بشکه نفت بیشتر از قیمت فروش آن می‌شود. در این حالت مخزن ترک شده در حالیکه بیش از ۵۰ درصد نفت در مخزن باقی مانده است. در این صورت و به علت غیر اقتصادی بودن روش‌های اولیه و ثانویه، افزایش بازیافت نفت در جهت تسهیل حرکت نفت تله افتاده مورد بررسی قرار می‌گیرد. در این روشها تمرکز اصلی بر روی برهم کنش نیروهای گرانزوی و مویینگی بین سنگ، نفت و سیال تزریقی می‌باشد. روش‌های بازیافت ثالثیه اصطلاحاً روش‌های ازدیاد برداشت نامیده می‌شوند.

روشهای ازدیاد برداشت در مخازن نفتی بطور کلی عبارتند از روش‌های:

- ۱ حرارتی
- ۲ جابجایی امتزاجی
- ۳ میکروبی
- ۴ شیمیایی

در روش‌های مذکور افزایش میزان بازیافت نفت از طریق بهبود حرکت سیال در درون سنگ مخزن بوسیله افزایش حرارت و کاهش گرانزوی، تغییر کشش سطحی بین سیال تزریقی و نفت و در نتیجه کاهش نیروهای مویینگی، انتقال جرم و یا تغییر خواص نفت و سنگ مخزن صورت می‌گیرد.

### ۱-۱-۱- روشهای حرارتی

روشهای حرارتی غالباً بمنظور کاهش گرانزوی در نفت‌های سنگین (کمتر از ۲۰ درجه API) بکار برده می‌شوند. در این نوع از مخازن میزان نفت باقیمانده در اثر تولید ناشی از تخلیه طبیعی یا سیلانزی بوسیله آب بسیار زیاد می‌باشد. مکانیزم اصلی در این روش، کاهش گرانزوی نفت مخزن در اثر افزایش حرارت است. افزودن حرارت به مخزن از دو طریق تزریق

<sup>۱</sup>Thermal methods

<sup>۲</sup>Miscible displacement methods

<sup>۳</sup>Microbial flooding(MEOR)

<sup>۴</sup>Chemical flooding

سیال گرم به مخزن و یا ایجاد احتراق داخلی صورت می‌گیرد. بطور کلی روش‌های حرارتی مورد استفاده عبارتند از:

- تحریک چاه بوسیله بخار آب<sup>۱</sup>
- سیلانزی بوسیله بخار آب<sup>۲</sup>
- احتراق درجا<sup>۳</sup>

## ۱-۲-۱- تزریق امتزاجی

در فرآیند جابجایی امتزاجی، ماده تزریقی در درون نفت مخزن حل شده، نیروهای نگهدارنده نفت در درون سنگ را از بین برده، موجب کاهش گرانزوی شده و محلول حاصل را به سمت چاههای تولیدی می‌راند. حلal می‌تواند الكل، مواد هیدروکربنی، مایعات گازی، دی اکسید کربن، LPG و یا بخار آب همراه با گاز باشد.

به همین منظور ابتدا یک توده حلal تزریق شده و سپس مایع یا گاز جهت راندن مخلوط حلal-نفت به سمت چاههای تولیدی استفاده می‌شود. در این فرآیند غلظت حلal و یا توده امتزاجی در مسیر حرکت خود در درون مخزن ترکیب و قابلیت حل کنندگی آن تغییر می‌نماید. بنابراین میزان بازیافتهای محاسبه شده در حالت تئوری هیچگاه در عمل بدست نمی‌آیند.

پارامترهای مهم در طراحی فرآیند تزریق امتزاجی عبارتند از:

۱. عمق و ضخامت سنگ مخزن
۲. اجزاء تشکیل دهنده مواد تزریقی و تولیدی
۳. گرانزوی نفت
۴. دما و فشار مخزن
۵. نفوذپذیری و شب مخزن

روش‌های عملی تزریق امتزاجی عبارتند از:

- تزریق گاز دی اکسید کربن
- تزریق گازهای هیدروکربنی
- تزریق گازهای بی اثر

<sup>۱</sup>Steam stimulation

<sup>۲</sup>Steam flooding

<sup>۳</sup>In situ combustion

### ۱-۳-۳- روش میکروبوی

در این روش از فعالیت میکرواورگانیسم ها در درون مخزن بمنظور افزایش بازیافت نفت از طریق دو راهکار اعمال می شود. در روش اول، میکرواورگانیسمها و مواد مغذی متناسب با شرایط مخزن به درون آن تزریق می شوند. اما در روش دوم با تزریق مواد مورد نیاز برای رشد میکرواورگانیسم های موجود در مخزن موجبات رشد سریع و گسترش آنها در درون مخزن را فراهم می آورند.

مکانیسم های تولید نفت در این فرآیند به شرح زیر دسته بندی می شوند:

۱. تولید پلیمر های بیولوژیکی و توده سلولی که منجر به کنترل حرکت از طریق مسدود کردن مناطق با نفوذپذیری بالا شده و راندمان جاروئی را بالا می برد.

۲. تولید گاز های مختلف که از طریق حل شدن در سیالات مخزن راندمان جابجایی را افزایش داده و همچنین تا حدودی افت فشار مخزن را جبران می نمایند.

۳. تجزیه ملکولهای هیدروکربنی و کاهش گرانزوی و چگالی نفت که منجر به حرکت روان تر نفت می شود.

۴. تولید مواد فعال سطحی بیولوژیکی که با تغییر کشش سطحی بین فازی، سیستم حرکت سیالات را در بین حفره های مخزن تسهیل می نمایند.

۵. تولید حلal های مختلف و عوامل کمکی برای مواد فعال سطحی

۶. تغییر خواص تر شوندگی سیستم که باعث می شود هیدروکربن های به دام افتاده در حفره های مخزن در اثر تغییر نیروی مویینگی رها شوند.

۷. تولید اسیدهای آلی و حل کردن سنگهای کربناتی و بالا بردن نفوذپذیری و تخلخل مخزن

### ۱-۴- روش های ازدیاد برداشت شیمیایی

روش های معمول ازدیاد برداشت شیمیایی که در آنها مواد شیمیایی خاصی به آب تزریقی اضافه می شود عبارتند از :

- سیالاب زنی با آب ارتقاء یافته
- سیالاب زنی با پلیمر
- تزریق پلیمر / ماده کاهش دهنده کشش سطحی
- سیالاب زنی با مواد آلکالین<sup>۱</sup>

<sup>۱</sup>Alkaline flooding