شماره ۱۱۱، خرداد و تیر ۱۳۹۹ • پر وشرفت

بررسی روش ارزیابی تعیین سطح تماس سیالات با استفاده از ترمودینامیک تعادل فازی و برگشتناپذیر در ستون هیدرو کربوری محیطهای متخلخل؛ مطالعه موردی در یکی از مخازن اشباع شکافدار جنوب غربی ایران

> هادی انصاری<sup>۱</sup>، عبدالنبی هاشمی<sup>۲</sup>، سید علی موسوی دهقانی<sup>۳</sup> و شهاب گرامی<sup>۴</sup> ۱- دانشکده مهندسی شیمی و نفت، دانشگاه علوم و تحقیقات تهران، دانشگاه آزاد اسلامی، تهران، ایران ۲- دانشکده نفت، دانشگاه صنعت نفت، اهواز، ایران ۳- گروه مطالعات تولید، پردیس پژوهش و توسعه صنایع بالادستی، پژوهشگاه صنعت نفت، تهران، ایران ۴- پژوهشکده ازدیاد و برداشت، شرکت ملی نفت ایران، تهران، ایران تاریخ دریافت: ۱۳۹۸/۰۶/۲۵

> > چکیدہ

تعیین سطح تماس سیالات یکی از چالشهای برنامهریزی توسعه میدان و مدیریت مخزن است. از دیدگاه ترمودینامیکی سطح تماس گاز- نفت عمقی است که بیشترین تغییرات ترکیب سیال وجود دارد، بهطوری که در آن عمق یک ناپیوستگی بهعلت تغییر فاز آنی در سطح تماس رخ می دهد. این تغییر فاز آنی به واسطه نیروهای گرانشی، شیمیایی و حرارتی میتواند باشد. در این پژوهش، سه نمونه نفت خام از مخزن نفتی آسماری در یکی از میادین که از نوع شکافدار است، مورد ارزیابی قرار گرفته است. نمونههای هر سه چاه دارای عمق مبنا و در شرایط بالای نقطهٔ حباب ناحیه نفتی اخذ شدهاند. این پژوهش به صورت کاربردی به ترکیب خواص سیال و شبیه سازی گرادیان ترکیبی بای کاهش ریسک شدهاند. این پژوهش به صورت کاربردی به ترکیب خواص سیال و شبیه سازی گرادیان ترکیبی بای کاهش ریسک نفت به صورت واضح به دست آمده، به طوری که در بهترین مدل های ترمودینامیکی عمق سطح تماس گاز-نفت به صورت واضح به دست آمده، به طوری که در بهترین مدل های ترمودینامیکی عمق سطح تماس گاز-نفت به صورت واضح به دست آمده، به طوری که در بهترین مدل های ترمودینامیکی عمق سطح تماس گاز-نفت به صورت واضح به دست آمده، به طوری که در بهترین مدل های ترمودینامیکی عمق سطح تماس گاز-نفت به مودینامیکی مود به ترین از به یا مین به مودینامیکی میشتر مان می تران به ترای به تره دارد. در نهایت، نتایج شده به ترتیب ۱، ۱۳، ۷۵ و 10 ۲۴ ۲۲ با عمق سطح تماس گاز-نفت به روش لایه آزمایی سازند اختلاف دارند. در نهایت، نتایج این مطالعه نشان می دهد که روش های ترمودینامیکی قابل اعتماد و مقرون به صرف و برای کاهش عدم اطمینان برای تخمین یا تعیین سطح تماس سیالات و کاه ش ریسک پروژه های توسعه میدان هستند. در نتیجه، این روش برای هر زمان

**کلمــات کلیــدی:** تئــوری گرادیــان ترکیبی،تعــادل گراویتــی/ شــیمیایی، انتقــال جــرم غیرهمدمــا، مشخصهسـازی اجــزاء ســنگین ســیال، محاســبه ســطح تمـاس گاز–نفـت

> «مسؤول مكاتبات آ

آدرس الكترونيكى a.hashemi@put.ac.ir.com شناسه ديحيتال: (DOI: 10.22078/pr.2020.4018.2829)

**پرهش نفت** شماره ۱۱۱، خرداد و تیر ۱۳۹۹

اصلاحشده يا محاسبات نقطه بحراني اصلاحشده و روش بهبود يافته [٧]. روش نصف فاصله تنها به يک شرايط مبنا نياز دارد وبه شرط آنكه نوع اشباع بەدرسىتى تعييىن شىدە باشىد، قابىل اطمىنان است. قابلیت پیشبینی روش نمودار فازی اصلاحشده در سیستمهای نزدیک بجرانی با گرادیان ترکیبی بالا و GOC اشـباع شـده ضعيفتـر از روش نصـف فاصلـه است. در اینروش، ناحیه نزدیک به GOC با گرادیان ترکیبی بالا بهدرستی تقریب زده نمی شود، اگر شرایط مبنا دور از این ناحیه باشد. همچنین، نیاز به داشتن دو شرایط مبنا است، یکی در ناحیه نفتی و دیگری در ناحیه گازی، بهجای اینکه تنها یک نقطه مبنا داشته باشیم. الگوریتم بهبود یافته وابسته به این نیست که آیا شرایط GOC اشباع شـده اسـت یـا نـه. بررسـی سـرعت محاسـباتی ایـنروش در انواع مخازن نفتی در مقایسه با روش نصف فاصله سرعت حداقل ۴ -1/۵ برابر بیشتر است. این روش، پیشنهادی بسیار مفید برای مواردی که سیالات مخازن گرادیان ترکیبی کم و نیز مواردی که دارای سطوح نفت و گاز دارند، است [۸].

فیونـک خطاهـای مرتبـط بـا نمونهگیـری و تأثیراتـش بـرروی محاسـبات گرادیـان همدمـا را بـه پنـج بخـش مهـم تقسـیم کـرده کـه شـامل: روش نمونهگیـری، بـازه نمونهگیـری، زمینشناسـی مخـزن، حالـت سـیال مخـزن و مشـکلات آزمایشـگاهی هسـتند [۹]. شـوکلا و فیروزآبـادی مدلـی را بـرای فاکتـور نفـوذ حرراتـی در مخلوطهـای دوتایـی سـیالات مخزنـی ارائـه دادنـد. فاکتـور نفـوذ حرارتـی در ایـن مـدل تابـع صریحـی از انرژیهـای داخلی، حجمهـای مولـی جزئـی، پتانسـیل شـیمیایی و نسبت انرژیهـای بخار و جریـان ویسکوز اسـت [۱۰]. فاکتـور نفـوذ حرارتـی <sup>۲</sup> مدلهـای دوتایـی شـیمیایی و نسبت انرژیهـای بخار و جریـان ویسکوز کـر شـده، فقـط خـواص تعادلـی را بـه اشـتراک گذاشـتهاند و وابسـتگی خـواص غیرتعادلـی را نادیـده مقدمه

تعیین حجم درجای سیال در مخزن براساس چندین فاکتور است که یکی از آنها تعریف مناسب سطح تمـاس سـیالات اسـت [۱]. بسـته بـه دادههـای در دسترس، سطوح سيالات را ميتوان بهطور مستقيم از چاہ حفاری شدہ یا بهصورت غیرمستقیم از آنالیز سایزمیک تعیین کرد [۲]. تکنیک غیرمستقیم ارزیابی سطح تماس گاز- نفت (GOC) فقط نیازمند این است که در ناحیه نفتی یا گازی نفوذ کرده باشد، بهجای اینکه در هر دو ناحیه (اگر هر دو وجود داشته باشند) نفوذ كرده باشند [۳ و ۴]. روابط فشار- حجم- دما (PVT) و آنالیز گذاری فشاری مثالهایے از تکنیک غیرمستقیم هستند. تکنیک PVT مبتنے ہے اصل گرادیان ترکیبے است. این تکنیک فرض میکند که نفت و گاز در تاریخچه زمینشناسے (حالت استاتیک) قبل از اینکه مخزن توليدى داشته باشد به حالت ترموديناميك تعادلی رسیده است. بنابراین، اینروش از دادههای PVT معتبر بهدست آمده از منطقه نفتی یا گازی استفاده می کند تا وجود یا عدم وجود هیدرو کربن همتا و سطح تماس احتمالی بین دو هیدروکربن یا هیدروکربن و آب را بررسی کند [۵]. در مخازن تولیدی گرادیان فشار و دما به خصوصیات جریان سیال بسیتگی داشته و قابل بررسی با گرادیان استاتیکی نیست. به علاوه در این نوع مخازن، پدیدہ پراکندگی شدیداً فرآیند انتقال را تحت تأثیر قـرار میدهـد. در مخـازن تخلیـه شـده تـا زیـر فشـار اشباع، همرفت اجباری و طبیعی ناشی از تغییرات چگالی توسعه یافته در هـر سـتون سـیال میتوانـد بـه عاملی بسیار مؤثر در کنترل تغییرات ترکیب سیال در مقایسه با عامل های که تعادل ترمودینامیکی را باعـث میشـوند، تبدیـل شـود [۶]. هنگامیکـه اطلاعات محدودی در مورد میدان تازه کشف شده وجود داشته باشد، از روشهایی برای تعیین مکان GOC می تـوان استفاده کرد. برخی از این روش ها عبارتند از نصف فاصله، محاسبات نمودار فازی

۳۲

<sup>1.</sup> Thermal Diffusion Factor (TDF)

توسط ایتایو و همکارانش با استفاده از شبیه سازی گرادیان ترکیبی به ارزیابی سطح تماس گاز- نفت به صورت دو مطالعه موردی که در مجموع متشکل از ۶ مخزن است، پرداختند [۱۷]. در این پژوهش، به صورت کاربردی ارزیابی سطح تماس گاز- نفت در محیط متخلخل توسط مفهوم PVT با استفاده از شبیه سازی نمونه نفت های خام یکی از میادین فوق عظیم واقع در جنوب ایران نشان داده شده است. علاوه بر نشان دادن روش کار، قابلیت اطمینان<sup>۱</sup> اینروش و محدودیت هایش برجسته شده است.

تئوری عمومی تعادل فازی و پدیدهای برگشتنایذیر در مخازن هیدروکربوری ترمودینامیک با فرآیندھای تعادلے، غیر تعادلے یا برگشتنایذیر سروکار دارد. ترمودینامیک فرآیندهای تعادلے چارچوب ترمودینامیک برگشتناپذیر را نیےز مشیخص میکند. در محاسبات تعادل فازی کلاسیک، اثر نیروهای جاذبه در روابط ترمودینامیکی معمولاً در نظر گرفته نمی شود. در شرایطی خاص و برای مسائلی خاص، بهدلیل تأثیر میدان جاذبه بر خواص و ترکیب فازی، تغییرات ترکیب در مخازن هیدروکربنے مهم است. در برخے کاربردھای مربوط به مخازن هیدروکربنی، بهدلیل تولید آنتروپی مخالف صفر، حتی در حالت ایستا نیز نمی توان از معیار تعادل گیبس استفاده کرد [۱۸]. در ادامه، ابتدا معیارهای تعادل در میدان جاذبه و سپس با توجه بهحالت ایستا در مخازن، ترمودینامیک برگشتناپذبر معرفی و تأثیر تغییرات دما بر تغییر ترکیب بدون وجود جابهجایے آزاد (طبیعے) فرمول بندی شدہ است. برای یک سیال چند جزئی زمانی که جرم m از h به h+dh جابهجا می شود به دلیل انتقال اجزای مختلف از سیستم، کار شیمیایی وجود دارد که برای جزء i مقدار آن برابر <sub>ا</sub>µdn است.

فاکتور نفوذ حرارتی برای مخلوط های چند جزئی (سهجرئی و بالاتر) متفاوت از مخلوطهای دو جرئی است، چون گرمای انتقال ویژه (Q) هر جزء متفاوت از مخلـوط دوتایـی بـرای مخلوطهـای چنـد جزئـی است. فیروزآبادی و همکاران فاکتور نفوذ حرارتی را برای مخلوطهای چند جزئی در دما و فشار مختلف بهدست آوردند [۱۱]. لیو و باروفیت به بررسی نقش شبیهسازی گرادیان ترکیبی در توسعه مخازن نزدیک به شرایط بحرانی پرداختند. نتایج نشان میدهد گرادیان ترکیبی تأثیر قابل توجهی برروی تخمین نفت درجا و پیشبینی خواص سیال، اما تأثیر کمی برروی بازیافت تخلیهای دارد اگر ترکیب سیال مبنا نزدیک به میانه مخزن قرار داشته باشد [۱۲]. گرادیان ترکیبی شدید میتواند منجر به تشکیل نفت با ویسکوزیته بالا در نزدیکی سطح تماس آب- نفت در مخزن شود [۱۳]. یدرسن و هجیرمستاد گرادیان ترکیبی را در پنج مخزن متفاوت در دریای شمال بررسي و أناليز كردند. همه پنج مخزن سطح تماس گاز-نفت و برای هر مخزن یک ترکیب از بالا و دو یا بیشتر از زیر GOC وجود داشت. برای هر پنج مخزن گرادیان ترکیبی بالاتر از آن است که بەتنھايے توسط جدايش ثقلے توضيح دادہ شود. بیشترین گرادیان ترکیبی در مخزنی مشاهده شده کـه غنـی از آسـفالتین بـوده اسـت [۱۴]. در پژوهشـی توسط اورتیگون و همکاران به مشحصهسازی و ایجاد نقشـه (توزیـع خـواص) سـیال در میـدان بـزرگ برگـن پرداختند. این پژوهش منجر به درک بهتری از توزيع سيالات كه در آن گراديان تركيبي بهصورت جانبی است، شده و همچنین، به مدیریت دسترسی به ناحیه های نفت سنگین کمک میکند [۱۵]. صداقت و هم کاران به بهبود و سرعت هم گرایی الگوریتم ویتسون در محاسبات تغییر ترکیب با عمق پرداختند. این بهبودها با انتخاب مقدار مناسب محاسبه شده از پارامتر جایگزینے متوالے (۸) و استفاده از روش مناسبتری برای انتخاب تخمین فشار در الگوریتـم انجـام شـده اسـت [۱۶]. در پژوهشـی

<sup>1.</sup> Robustness

شماره ۱۱۱، خرداد و تیر ۱۳۹۹

N

$$F_{i} = f_{i} \left( T, P, z_{1}, z_{2}, ..., z_{N-1} \right) - f_{i}$$

$$\left( T, P^{0}, z_{1}^{0}, z_{2}^{0}, ..., z_{N-1}^{0} \right) \exp$$

$$\left( -\frac{M_{i}g(h-h^{0})}{RT} \right) = 0 \qquad i=1,2...N$$
(6)

بەشرطىكە: (٧)

یر <del>هث ن</del>فت•

$$\sum_{i=1}^{N} z_i = 1 \tag{(Y)}$$

برای حل معادلات غیرخطی بالا از روش جایگزینی متوالی شتابیافته<sup>۱</sup> با روش عمومی غالب مقادیر ویژه<sup>۲</sup> برای ترکیب و از روش نیوتن رافسون برای فشار استفاده می شود. از روابط ارائه شده ۳ و ۷، جهت محاسبه فشار اشباع می توان استفاده کرد. میشلسن روش مؤثری را برای حل محاسبه فشار اشباع که در اینجا برای حل تعادل گراویتی/ شیمیایی اصلاح شده است را به صورت زیر ارائه داده است [۱۹]:

$$Q(p,z) = 1 -$$

$$\sum_{i=1}^{N} z_{i} \left[ f_{i}(p^{0}, z^{0}) / (f_{i}(p, z)) \right] = 1 - \sum_{i=1}^{N} Y_{i}$$

$$Y_{i} = z_{i} \left[ f_{i}(p^{0}, z^{0}) / (f_{i}(p, z)) \right]$$
(3)

$$Y_{i} = z_{i} \left[ f_{i} (p^{\circ}, z^{\circ}) / (f_{i} (p, z)) \right]$$

$$\bar{f} (p^{\circ}, z^{\circ}) = f_{i} (p^{\circ}, z^{\circ}) \exp \left( -\frac{M_{i}g(h-h^{\circ})}{2} \right)$$
(1)

$$\bar{f}_{i}(p^{0},z^{0}) = f_{i}(p^{0},z^{0}) \exp\left(-\frac{M_{i}g(h-h^{0})}{RT}\right) \quad (1 \cdot)$$

برای حل رابطـه ۸ از دو روش ارائـه شـده در بالا برای فشـار و ترکیب اسـتفاده میشـود. بدیـن صـورت کـه ابتـدا فوگاسـیته از ترکیـب مبنـا ( $f_i(p^{0.}z^0)$  محاسـبه و سـپس گراویـت- فوگاسـیته اصلاحشـده ( $p^{0.}z^{0.}c^{0.}$ 

$$VdP + mgdh = 0$$

عبارت دوم رابط مینشینی گیبس را بهدست میدهد. مفهوم تعادل تفکیک جاذبهای در نهایت عبارتی میدهد که در آن مطابق رابط میالا برای یک ستون سیال جزئی در شرایط همدما، پتانسیل شیمیایی جزء i تابعی از مکان h خواهد بود. رابطه ۳ ترکیب و فشار را به صورت تابعی از عمق (ارتفاع) میدهد.

$$d \mu_i = (M_i g dh)_T$$
 i=1,2...N (°)

با جایگـذاری مقـدار پتانسـیل شـیمیایی رابطـه بـالا بهصـورت ۴ و انتگرالگیـری از آن، رابطـه ۵ از عمـق مرجـع صفـر تـا h بهدسـت میآیـد: (۴)  $(RTd \ln f_i = -M_i gdh)_T$ 

$$f_i(h) = f_i(h^0) \exp\left(-\frac{M_i g(h-h^0)}{RT}\right)$$
 i=1,2...N

رابط ۵ فوگاسیته جزء i یک فاز را برحسب مکان ارائه می کند. با داشتن مقادیر ترکیب و فشار در یک نقطه مرجع می توان ترکیب و فشار را در هر نقطه دیگر در جهت عمودی حساب کرد [۱۸]:

<sup>1.</sup> Successive Substitution Accelerated

<sup>2.</sup> General Dominant Eigenvalue Method (GDEM)

بررسی روش ارزیابی تعیین ...

محاسبه هستند [۶]. 
$$F_{Ti}$$
 با قطعیت خیلی کمی  
تعیین میشود و اینکه پیشبینی آن غالباً گرانش  
را خنثی میکند و سبب ایجاد تغییر ترکیب کمتری  
میشود. حالتی که گرادیان دمایی وجود داشته  
میشود. حالتی که گرادیان دمایی وجود داشته  
میشود. حالتی که گرادیان دمایی وجود داشته  
باشد ولی از اثر نفوذ گرمایی صرف نظر شده باشد<sup>۱</sup>  
میشود. حله با داشته می است  
 $\nabla = 0$ , رابطه بهصورت زیر در میآید که  
با روشهای عددی میتوان آن را حل کرد [۷]:  
 $\nabla = 0$ , رابط به بهصورت زیر در میآید که  
با روشهای عددی میتوان آن را حل کرد [۷]:  
 $\nabla = 0$ , (۲۰)  
 $S_i = -\frac{\partial \mu_i}{\partial T}$   
 $(۲۰)$   
 $(۲۰)$   
 $(T) = (T_0 - 0)$  دمایی قرما  
 $(1)$   
 $(1)$   
 $(1)$   
 $(1)$   
 $(1)$   
 $(1)$   
 $(2)$   
 $(1)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$   
 $(2)$ 

ترکیبی را توسط نفوذ حرارتی ایجاد کند. این تأثیر اغلب به اثر سورت اشاره دارد. در این صورت رابطه ۱۸ بهصورت زیر نوشته می شود:

$$\sum_{k=1}^{n-1} \left( \frac{\partial \mu_i}{\partial z_k} \right)_{p,T,z_{j=k}} \nabla z_k = F_{T_i} \frac{\nabla T}{T}$$
(YY)

فاکتور نفوذ گرمایی یا اثر سورت تمایل یک مخلوط بدون جابهجایی به تفکیک بر اثر اختلاف دما است و معمولاً باعث رانده شدن اجزای سبک به قسمتهای گرمتر (اعماق مخزن) و اجزای سنگین به نواحی سرد (بالای مخزن) میشود. پس این پارامتر میزان قدرت جدا شدن دو سیال در فرآیند نفوذ حرارتی را نشان میدهد. هر چه بزرگتر باشد، جداسازی قویتر است [۱۰]. انواع مدل های تعیین فاکتور نفوذ حرارتی پیشنهاد شده، که دو تعیین فاکتور نفوذ حرارتی پیشنهاد شده، که دو مدل پر کاربرد صنعتی شامل مدل های هاس و کمپرس است، که مدل هاس از رابطه ۲۴ بهدست میآید [۲]:  $F_{T,i}^{H} = \frac{1}{M}(M_{i}H - MH_{i})$ 

$$r_{i} = \frac{\bar{f}_{i}(p^{0}, z^{0})}{f_{i}(p, z)} (\sum_{j=1}^{N} Y_{j})^{-1}$$
(11)

اعداد مولی توسط رابطه ۱۲ بروز رسانی میشوند.  

$$Y_i^{(n+1)} = Y_i^{(n)} [r_i^{(n)}]^{\lambda}$$
 (۱۲)

که جایگزینی متوالی ( $\Lambda$ =1) با استفاده از چهار تکرار براساس افزایش GDEM به صورت زیر به دست میآید:

$$\lambda = \left| \frac{1}{|b_{11} - b_{01}|} \right| \tag{17}$$

$$z_{i} = Y_{i} / (\sum_{j=1}^{N} Y_{j})^{-1}$$
 (14)

$$p^{(n+1)} = p^{(n)} - \frac{Q^{(n)}}{(\partial Q / \partial p)^{(n)}} \tag{10}$$

$$\frac{\partial Q}{\partial p} = \sum_{i=1}^{N} Y_{i} r_{i} \frac{\partial f_{i} / \partial p}{f_{i}(p,z)}$$
(19)

$$\left| 1 - \sum_{i=1}^{N} Y_{i} \right| < 10^{-13}$$

$$\left( \sum_{i=1}^{N} \frac{\ln(r_{i})}{\ln(Y_{i} / z_{i})} \right) < 10^{-8}$$
(1Y)

از اینرو رابط به کلی برای محاسبه تغییرات ترکیب نفت و گاز که شامل نیروهای رانشی، انرژی شیمیایی، گرانشی و گرادیان حرارتی است، به صورت زیر نوشته می شود [۷]:

$$\sum_{k=1}^{n-1} \left(\frac{\partial \mu_i}{\partial z_k}\right) \nabla z_k = F_{Gi} - F_{Ti} \frac{\nabla T}{T}$$
(1A)

$$F_{Gi} = \left(M_i - \rho V_i\right)g \tag{19}$$

F<sub>Gi</sub> تـرم گراویتـی جـزء i و F<sub>Ti</sub> فاکتـور نفـوذ گرمایـی بـرای محاسـبه شـار جرمـی ناشـی از نفـوذ گرمایـی جـزء i اسـتفاده شـده اسـت [۷]. در رابطـه ۱۸ دانسـیته، حجـم مولـی جزئـی و تغییـرات پتانسـیل شـیمیایی بـا ترکیـب سـیال، همگـی بـا یـک رابطـه حالـت قابـل

<sup>1.</sup> Passive Thermal Diffusion

**پژهش نفت** شماره ۱۱۱، خرداد و تیر ۱۳۹۹

ک  $H_{i}$  آنتالپــی مولــی جزئــی اســت. M و H بهصـورت زیــر محاســبه میشـوند:  $M = \sum_{i=1}^{N} z_{i}M_{i}$  (۲۵)

- $H = \sum_{i=1}^{N} z_i H_i$
- مدل کمپرس از رابطه ۲۶ بهدست میآید:  $F_{T,i}^{\kappa} = \frac{1}{V} (V_i H - V H_i)$  (۲۶)
- کـه <sub>ن</sub>V حجـم مولـی جزئـی اسـت. V و <sub>i</sub>V بهصـورت زیـر محاسـبه میشـود:
- $V = \sum_{i=1}^{N} z_{i} V_{i}$   $V_{i} = \left(\frac{\partial(nV)}{\partial n_{i}}\right)_{T,P,n_{i+1}} = \left(\frac{\partial V}{\partial z}\right)_{T,P,z_{j+1}}$ (YY)

در روش های غیرهم دما برای حل معادلات غیر خطی از رویکـرد جایگزینـے متوالے شـتابیافته بـا روش عمومی غالب مقادیر ویژه برای ترکیب و رویکرد جایگزینے متوالے شتابیافتہ برای فشار استفادہ می شود [۷]. یـس از یافتـن ترکیـب (z (h و فشـار p (h) از معادلات مربوطـه، تسـت پایـداری فـازی انجـام می شود تا مشخص گردد که آیا راه حل معتبر است. یک حل معتبر این است که سیال تک فاز باشـد (پایـداری از لحـاظ ترمودینامیکے). حـل ناپایـدار نشاندهنده این است که z و p محاسبه شده به دو فاز (یا بیشتر) تقسیم می شوند. اگر حل گرادیانی ناپایـدار باشـد، بنابرایـن تسـت پایـداری ترکیـب z بایـد برای محاسبات گرادیان مجدداً استفاده شود. باید توجیہ گےردد کیہ حل ہای گرادیانے نایایےدار معملولاً فقـط در فاصلـه نزدیـک GOC اشـباع شـده رخ میدهـد [۷ و ۲۰]. برای یافتن سطح تماس احتمالی از الگوریتم سعی و خطا نصف فاصله استفاده شده، که در زیر مراحل اجرای این الگوریتم آورده شده است: ۱ – ابتدا ترکیب و فشار در بالا (h<sup>T</sup>) و پایین (h<sup>B</sup>) مخزن، از روش های همدما و غیرهمدما محاسبه می شود.

۲- فشار اشباع در بالا و پایین مخزن، <sup>۲</sup> و <sup>B</sup> محاسبه می شود. اگر انواع اشباعهای (نقطه حباب/ نقطه شبنم) در بالا و پایین یکسان باشند، بنابراین سطح تماس وجود ندارد. اگر وجود نداشته

باشد، نصف فاصله با اجرای یک محاسبات همدما و غیرهمدما پیرو محاسبات فشار اشباع در عمق  $h^{n}=0/5$  [ $h^{T}+h^{B}$ ] مقدار دهی اولیه شده خواهد شد. P - 1 من اشباع در عمق h از نوع نقطه شبنم باشد،  $h^{-}h^{T}$  می شود. در غیر اینصورت،  $h^{-}h^{-}$  است. نصف  $h^{-}h^{T}$  می شود. در غیر اینصورت،  $h^{-}h$  است. نصف  $h^{-}h^{-}$  اینکه اختلاف بین فاصله با مقادیر جدید برای  $h^{T}$  یا h با رابطه [5/5  $h^{-}h^{-}h^{-}$ ] اجرا می شود. مرحله T تا اینکه اختلاف بین عمق جدید h در n تکرار و در عمق قدیمی در تکرار n - 1 می شود (Y].

مراحل کار

روند کاری پژوهش پیشروی مطابق آنچه در شکل ۱ ارائه داده شده، شامل جمع آوری دادههای کلیدی مـورد نيـاز محاسـبات، مدلسـازی سـيالات مخـازن (تنظیم معادلات حالت)، اجرای شبیهسازی گرادیان ترکیبی با استفادہ از مدل ترمودینامیک تعادلی گراویتی/ شیمیایی (نفوذ ملکولی) یا همدما و مدل های بر گشتناپذیر نفوذ حرارتی استاتیکی و اعتبارسنجى نتايج است. جمع آورى دادهما شامل ترکیب سیال، تستهای آزمایشگاهی تفکیک تفاضلی و ترکیب ثابت، مشخص نمودن فشار، دما در عمق مبنایی که نمونه سیال گرفته شده است و بررسی دادههای آزمایش مکرر سازند است. مدلسازی سیالات مخازن شامل گروهبندی اجـزاء، مشخصهسازی برش سـنگین و تطابق رابطـه حالت با دادههای آزمایشگاهی است. شبیهسازی گرادیان ترکیبی استفاده از مدلهای ترمودینامیکی تعادلی یا همدما و ترمودینامیک برگشتناپذیر که شامل مدلهای ضریب نفوذ حراراتی، مدل هاس و مـدل کمپـرس اسـت. ايـن مدلهـا جهـت ارزيابـي سـطح تمـاس گاز– نفـت در ميـدان مـورد مطالعــه در بوتــهٔ آزمایــش قــرار داده شــدهاند. نهایتــا، مدلهـای ترمودینامیکی با سایر تکنیک های ارزیابی سطح تماس سیالات در مطالعات مخازن اعتبار سنجی شده است.



شکل ۱ جریان کاری ارزیابی سطح تماس گاز - نفت در میدان مورد مطالعه

استفاده در پژوه.ش حاضر به کار گرفته شده است، بهصورت مشترک برای خواص بحرانی و ضریب بىمركزى، خواص فيزيكي، رابطه حالت، ويسكوزيته و روش گروهبندی شامل؛ لی - کسلر، تو، پنگ-رابینسون سه پارامتری (PR3)، لورنز- برای- کلارک (LBC) و میانگین وزنے است. به کار گیری استراتژی انتخاب دینامیک پارامتر برای میزانسازی رابطه حالت نیازمند حل مسئله حداقل مربعات غیرخطی است. در این پژوهش، از روش استاندارد لیونبرگ-مارکوردت که تکنیکی استاندارد برای حل مسئله حداقل مربعات غیرخطی است، استفاده شده است. برای هر نمونه سیال در مدل ترکیب اولیه و ترکیب گروهبندی شده مطابق جدول ۱ از ضرایب تأثیرگذار رابطه حالت، ضرایب برهم کنش دوتایی و وزندهی جهت تطابق دادههای آزمایشگاهی با رابطه حالت استفاده گردیده است. لازم به ذکر است که گروهبنــدی بــرای نمونــه ســيال چـاه-۱۸ بـا توجــه به اینکه عمق سطح تماس مناسبی توسط مدل ترکیب اولیه بهدست آمده صورت نگرفته است. مطابق شکل ۱ در مرحله اعتبارسنجی در صورت عدم تطابق سطح تماس بهدست آمده از روش گرادیان ترکیبی با آزمایش مکرر سازند، مجدداً مدل سیال ساخته شده از نظر اختصاص پارامترهای برازشی، درنظر گرفتن مدل ترکیب اولیه یا گروهبندی، نوع مدل گرادیان ترکیبی مورد بازنگری قرار داده شده است.

بحث و بررسی

در این بخش به مراحل مدلسازی های صورت گرفته پرداخته شده است. مطابق شکل ۲ ترکیب درصد سیال مورد استفاده برای هر سه چاه در آنالیز آورده شده است. با داشتن ترکیب درصد سیال امکان رسم نمودار پوش فازی فراهم است. همان طور که در شکل ۲ مشاهده می شود، ترکیب درصد اجزء برای نمونه های چاه ها نزدیک به همدیگر هستند. با رسم نمودار پوش فازی می توان در صورت اعمال تغییرات تخریبی، پارامترهای برازشی مورد نظر خود را تغییر داد. روابطی که جهت ساخت مدل سیال برای هر سه نمونه مخزن نفتی مورد

۳۷

<sup>1.</sup> Levenberg - Marquardt Method



په ۲ ترکيب درصد نمونههای سيال چاههای مورد مطالعه در ميدان

ركيب اوليه	č	،بندی شدہ		
C <sub>7</sub>	F-C <sub>c</sub>	C <sub>7</sub>	C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub>	نام چاہ

 $P_c - T_c - WM - \omega$ 

 $P_c-T_c-WM-\omega$ 

 $P_c - c_T$ 

T<sub>c</sub>

جدول ۱ ضرایب رابطه حالت اعمالی در فرآیند برازش مدل سیال ترکیب اولیه و ترکیب گروهبندی شده

گرادیان دمایی است. برای محاسبه گرادیان دمایی نیاز به در اختیار داشتن دما در عمقهای مختلف مخزن است که مطابق شکل ۷ دما در برابر عمق توسط دمای سایر چاهها که در عمقهای مختلف از آنها نمونه سیال اخذ شده است، گردآوری شده و نمودار آنها رسم گردیده است. براساس نمودار زیر گرادیان دمایی ۴/ft °۲/۱۰ –۰ ۱۰ است.

 $P_c - T_c - WM - \omega$ 

P.-T.-MW-Ω

 $Ω_b-ω$  P\_-T\_-WM-ω

سطح تماس سیالات را می توان توسط تغییر شیب در فشارهای اندازه گیری بر حسب عمق واقعی به دست آورد. بدین صورت که محل تغییر شیب به سطح تماس سیالات تعبیر می شود. در شکل ۸ نقاطی جهت برازش انتخاب شده که هم راستا هستند، نقطه تقاطعی بین شیب خط ناحیه گاز-نفت و آب- نفت حاصل شده است و باید نقاط دیگر را که در ناحیه نفتی هستند، مدنظر قرار داد. در شکل ۸ سطح تماس گاز- نفت و آب- نفت براساس آزمایش مکرر سازند به ترتیب ۶۳۵ ft ss

در شــکلهای ۳- ۶ تطابــق دادههـای آزمایشـگاهی و رابطه حالت برای پارامترهای ضریب حجمی نفت سازند (B<sub>0</sub>)، نسبت گاز به نفت (GOR)، دانسیته نفت (ρ) و ویسےکوزیته نفت (μ) در یکے از چاہھای مورد مطالعه نشان داده شده است. همچنین در جدول ۲، بهطور خلاصـه مقادیـر آزمایشـگاهی و مدلسـازی شـده نمودارهای بالا و چاههای دیگر در شرایط نقطه حباب آورده شده است. همانطور که مشاهده می شود تطابق مناسبی میان دادهای آزمایشگاهی و مدلسازی شده برای پارامترها در نقطه حباب بهدست آمده است. در ادامه، مدلسازیهای انجام شده توسط هر یک از مدل های ترمودینامیکی یا همان گرادیان ترکیبی آورده شده است. این مدل ها شامل کمپرس، هاس، ضريب نفوذ حرارتي صفر و مدل ترمودینامیک تعادلی یا همدما هستند. مطابق جدول ۳ ورودی های مورد نیاز جهت انجام محاسبه گرادیان ترکیبی پارامترهای فشار، دما و عمــق نمونه گیـری اسـت. پارامتـر دیگـر تأثیر گــذار ورودی بـه مدلهای ترمودینامیک برگشتناپذیر

 $P_c - T_c - MW$ 

P<sub>c</sub>-T<sub>c</sub>-MW

چاہ- ۱

چاہ- ۵

چاہ- ۱۸

۳۸







جدول ۲ مقایسه مقادیر پارامترهای محاسبه شده بهروشهای مختلف با مقادیر آزمایشگاهی

مقدار									
مقدار محاسبه شده بهروش ترکیب حاسبه شده بهروش ترکیب اولیه گروهبندی شده		مقدار محاس	آزمایشگاهی مقد		پارامتر				
چاہ – ۱	چاہ – ۵	چاہ- ۱۸	چاہ۔ ۱	چاہ- ۵	چاہ- ۱۸	چاہ- ۱	چاہ- ۵	چاہ- ۱۸	
۲۲۳۵/۰	731.14	-	2220/0	۲۳۱۰/۷	7415/7	۲۲۳۵/۰	731.14	7418/8	(psi) P <sub>b</sub>
١/٣٢	۱۳۱	-	۱/۳۴	۱/۳۱	1/38	١/٣٢	۱/۳۱	۱/۳۶	(rb/stb) B <sub>o</sub>
۵۵۲/۵	۵۴۰/۵	-	۵۸۵/۰	۵۵۶/۰	۶۳۳/۰	۵۶۱/۵	۵۵۰/۰	۶۳۰/۰	(scf/stb) GOR
۱/۱۵	1/71	-	۱/۱۶	١/٢٠	۱/•۶	1/18	۱/۲۰	۱/•۶	(cp) µ <sub>0</sub>
46/92	41/24	_	46/16	۴۷/۰۸	48/10	48/98	۴۷/۰۸	48/10	$(lb/ft^3) \rho_0$

جدول ۳ پارامترهای عمق نمونه گیری (مبنا)

چاہ –۱۸	چاہ –۵	چاہ -۱	پارامتر
۱۹۷۰	1954	1980	تاریخ نمونه گیری (میلادی)
۵۰۹۵	۳۹۰۱	490./1	عمق نمونهگیری (ft ss)
۲۵۹۵/۵	۲۵۳۳/۲	286./1	فشار در عمق نمونهگیری (psi)
۱۵۷	184	187/4	دما در عمق نمونهگیری (F)



**شکل ۷** دما در مقابل عمق

فشار (psi)



شکل ۸ نمودار آزمایش مکرر سازند در سازند مورد مطالعه

پژهش *نفت* • شماره ۱۱۱، خرداد و تیر ۱۳۹۹

افزايـش يافتـه اسـت. مطابـق شـكل ۹ مـدل همدمـا بـا ترکیب سیال گروهبندی شده و مدل هاس برای چاہ شمارہ ۱، مدل ضریب نفوذ حرارتی صفر با ترکیب سیال گروهبندی شده برای چاه شماره-۵ و مدل کمیرس برای چاہ شمارہ-۱۸ بھترین مدل ھایی هستند که تطابق بسیار نزدیکی با نمودار آزمایش مكرر سازند مطابق جدول ۴ دارند. همان طور كه در این جـدول مشـاهده میشـود چـاه شماره 5 نسـبت به دو چاه دیگر عمق نمونه گیری نزدیک به سطح تماس گاز – نفت دارد، اما دقت محاسبه سطح تماس گاز-نفت براساس آزمایش مکرر سازند نسبت به دو چاہ دیگر کے سطح تماسشان از عمق مبنا فاصلے بیشتری دارند، کمتر است. مطابق شکل ۱۰ و شکل ۱۱ با توجه به عمق، ترکیب از نظر وجود اجزاء سنگین تر غنے شدہ و حاوی اجزاء کمتری مانند متان است. تغییرات ترکیب و دمای سیال با عمق باعث تغيير فشار اشباع با عمق می شود.

نتایے تمامی مدل ہای ترمودینامیکے در سے چاہ مــورد آنالیــز کــه تطابــق بســیار مطلوبــی بــا دادههــای آزمایـش مكـرر سـازند داشـته آورده شـده اسـت. بهطوری کے از سےایر مدل ہے کے تطابقے بے ا دادههای آزمایش مکرر سازند نداشتهاند پرهیز شده است. در شکل ۹ نمودارهای فشار مخزن و فشار اشباع پیشبینی شده توسط مدل های همدما، غیرهمدما و دادههای فشاری در سایر چاههای دیگر میدان جهت ارزیابی سطح تماس گاز-نفت در هـر چـاه رسـم شـدهاند. بهطـور كلـى فقـط در سـطح تماس گاز – نفت فشار نقطه حباب نفت برابر فشار نقطـه شـبنم اسـت. در کلاهـک گازی فشـار نقطـه شـبنم با افزایش عمق تا سطح تماس گاز- نفت افزایش مییابد. در زیر سطح تماس گاز – نفت، فشار حباب نفت به خاطر تجمع پایین اجزاء سبکتر بهسمت يايين ساختار مخزن كاهش مي يابد. فشار استاتيك با یک شیب قابل توجه در ناحیه نفتی که ناشی از دانسیته قابل توجهتر نفت نسبت به فاز گاز است،



شکل ۹ مقایسه نمودارهای فشار و فشار اشباع محاسبه

		-		
سطح تماس گاز- نفت آزمایش مکرر سازند (ft ss)	عمق سطح تماس گاز– نفت (ft ss)	عمق نمونه گیری (ft ss)	نام چاہ	مدل
	۳۰۳۴	۴۹۵۰/۸	چاہ– ۱	ترموديناميك تعادلي همدما
	7957	۴۹۵۰/۸	چاہ– ۱	ھاس
τ•τω	7950	39.1	چاہ- ۵	نفوذ گرمایی غیرفعال
	۳۰۲۲	۵۰۹۵	چاہ- ۱۸	كمپرس

جدول ۴ عمق سطح تماس گاز- نفت برای هر یک از مدلها



شکل ۱۰ مقایسه نمودارهای متان محاسبه شده

شماره ۱۱۱، خرداد و تیر ۱۳۹۹



یژه*ش نف*ت•

شکل ۱۱ مقایسه نمودارهای برش سنگین محاسبه

میزان تغییرات ترکیب از مخازن همگن کمتر است. شکل ۱۲ تمایلات دانسیته را پیرو ترکیب درصد متان و برش سنگین برای تغییر شدید در سطح تماس گاز-نفت برای هر سه چاه نشان میدهد. از اینرو نمودارهای دانسیته چنین تقارن رفتاری مشابهای را دارند. بهطور کلی، میزان فشار اشباع نفت با کاهش غلظت متان کاسته می شود. در حالی که نقطه شبنم با افزایش اجزاء سنگین زیاد می شود. با توجه به این دو شکل این نکته دریافت می شود که گرادیان ترکیبی نه تنها در مخازن معمولی بلکه در مخازن شکافدار هم رخ می دهد. اما در مخازن شکاف دار به دلیا وجود پدیده همرفت



شکل ۱۲ مقایسه نمودارهای دانسیته محاسبه شده

## نتيجه گيرى

هـدف از انجـام ایـن پژوهـش به کارگیـری و اسـتفاده از ابـزار ترمودینامیکـی گرادیـان ترکیـب در ارزیابـی یـا پیشبینـی سـطح تمـاس سـیالات در مخـازن نفتـی اسـت. همانطـور کـه در ایـن کار نشـان داده شـده است بـه نظـر میرسـد بـا رعایـت ملاحظـات مرتبـط بـا ایـن موضـوع میتـوان از ایـن ابـزار جهـت نیـل بـه هـدف تعییـن شـده اسـتفاده کـرد. در ذیـل مهم تریـن نتایـج حاصـل از ایـن کار آورده شـده است:

\* تخمین گرادیان ترکیبی میتواند به قابل اطمینان بودن نمونههای سیال گرفته شده از اعماق مختلف کمک نماید.

\* مشاهده شده که در مدلهای غیرهمدما تغییرات ترکیب با عمق بیشتر است نسبت به مدل همدما \* این پژوهش نشان میدهد یکی از عواملی که به شدت در محاسبه عمق سطح تماس گاز-نفت و تغییر ترکیب با عمق در نرمافزارهای تجاری تأثیرگذار است، کنترل هم گرایی است. این کنترل

هم گرایی می تواند با در نظر گرفتن پارامتر ۸ باشد، که دقت محاسبات بسیار پایین است و بدون در نظر گرفتن پارامتر ۸ و استفاده از حلگر غیرخطی که تجربه این پژوهش نشان می دهد دقت محاسبات بسیار بالا است.

\* تکنیک گرادیان ترکیبی قادر است مکملی برای روشهای مرسوم مانند لاگها، لایه آزمایی سازند و آنالیزهای سایزمیک برای ارزیابی سطح تماس گاز- نفت باشد. لذا با استفاده مناسب از این ابزار میتوان نتایج سایر بخشها را ارزیابی کرد. \* انتخاب نوع رابطه حالت، روابط ویسکوزیته، روابط تخمین خواص تأثیر قابل توجهی برروی محاسبه عمق سطح تماس گاز- نفت دارد. \* در شبیهسازی دینامیکی مخزن جهت بررسی اثر تغییر ترکیب بر حجم درجا و بازیافت نفت از مخزن، مدل سیالی به عنوان ورودی برای مدل دینامیک معتبرتر است که فرآیندی مانند پژوهش

دینامیے ک معتبرتے است کے فراینے ماننے پژوھ۔ حاضے را طے کے دہ باشےد و بے سے مح تماس گاز۔

پر هش نفت • شماره ۱۱۱، خرداد و تیر ۱۳۹۹ 49

Z: ترکیب، کسر مولی جزء (i) ار تفاع بالای سازند  $h^T$ *۸*: پارامتر شتابدهنده در روش (GDEM) h<sup>B</sup>: ارتفاع یایین سازند (i) يتانسيل شيميايي جزء: M: وزن ملکولی N: تعداد احزاء (i) تعدد مولهای جرء: *n*, ft ss: فوت زیر سطح دریا rb/stb: بشـکه نفـت در شـرایط مخزن/بشـکه نفـت در شـرایط اســـتاندار د

از مسئولین محترم مرکز فناوری میصا جهت در اختیار قرار دادن نرمافزار بومی PVT PRO برای انجام این پژوهش کمال تشکر و قدردانی را داریم.

نفتی مطمئن مطابق با روش های لایه آزمایی سازند از انتالپی مولی جزئی یا لاگ رسیده باشد. علائم و نشانهها ضریب حجمی نفت سازند:  $B_{a}$ Q: تابعی برای حل مسأله (GCE)  $(\Lambda)$  ضریب در محاسبه:  $b_{0l}$ *R*: گاز محلول در نفت  $(\Lambda)$  : ضريب در محاسبه  $b_{\mu}$ r: فوگاسیته نسبی اصلاحشده (i) فوگاسیته جزء: (j, S: آنتروپی (i) زرم گراویتی، جزء:  $F_{Gi}$ U: انرژی داخلی (i) فاكتور نفوذ حرارتى جزء: ججم مولی جزئی:  $V_i$ G: انرژی آزاد گیبس (i) عدد مولى جزء: *Y* 

مراجع

[1]. Adedoyin O., Eteobong E., Suleiman A., Keme B., Basak P., Amogu D. and Kachi O., "Integrated multi-disciplinary approaches to predict fluid contacts in a partially appraised field- A case study of yoko field in niger delta," In: SPE Nigeria Annual International Conference and Exhibition. Society of Petroleum Engineers, 2016.

تشکر و قدردانی

[2]. David O., Laoye A., Odegbesan S., Isimbabi O. and Obeahon P., "Oil rim De-Risking and appraisal value of Information in a gas reservoir," SPE Nigeria Annual International Conference and Exhibition. Society of Petroleum Engineers, 2016.

[3]. John U., Ogunjobi A. and Lawoyin-Olajide N., "Data acquisition during field development: proposal for a niger delta gield," SPE Nigeria Annual International Conference and Exhibition. Society of Petroleum Engineers, 2016. [4]. Kakayor O. G., Oragui I., Esho M. and Anyaehie J., "Fast-Tracking field development in a green field by

eliminating the need for appraisal using multidisciplinary evaluation methods," SPE Nigeria Annual International Conference and Exhibition. Society of Petroleum Engineers, 2016.

[5]. Paredes J. E., Carbajal A., Izquierdo R., Loyo I., Pérez R., Perera L. M. and Larez, C. J., "Fluid contact monitoring using API tracking. A novel methodology for reservoir surveillance," SPE Europec featured at 79th EAGE Conference and Exhibition. Society of Petroleum Engineers, 2017.

[6]. Danesh A., "PVT and phase behaviour of petroleum reservoir fluids," Elsevier, 1998.

[7]. Lars H and Whitson C. H., "Compositional grading-theory and practice," SPE Annual Technical Conference and Exhibition, Society of Petroleum Engineers, 2000.

[8]. Hoier L., *"Miscibility variations in compositionally grading petroleum reservoirs,"* Norwegian University of Science and Technology, 1997.

[9]. Fevang O., *"Accurate insitu compositions in petroleum reservoirs,"* European Petroleum Conference. Society of Petroleum Engineers, 1994.

[10]. Shukla K. and Firoozabadi A., "A new model of thermal diffusion coefficients in binary hydrocarbon mixtures," Journal of Industrial & Engineering Chemistry Research, Vol. 37. No. 8, pp. 3331-3342, 1998.

[11]. Firoozabadi A., Ghorayeb K. and Shukla K., "Theoretical model of thermal diffusion factors in multicomponent mixtures," AIChE Journal, Vol. 46. No. 5, pp. 892-900, 2000.

[12]. Luo S. and Barrufet M. A., "Compositional gradient: its role in near-critical reservoir development," Journal of Petroleum Science and Engineering, Vol 45. No. 3-4, pp. 193-201, 2004.

[13]. Hirschberg A., "Role of asphaltenes in compositional grading of a reservoir's fluid column," Journal of Petroleum Technology, Vol. 40. NO. 01, pp. 89-94, 1988.

[14]. Pedersen K. S. and Hjermstad H. P., "Modeling of compositional variation with depth for five North Sea reservoirs," SPE Annual Technical Conference and Exhibition. Society of Petroleum Engineers, 2015.

[15]. Ortegon L. R. D. T., Al-Shammari N. A., Al-Qattan A., Al-Samhan A., Al-Enizi N. K., Duvivier G., ... and Ritchie S., *"Understanding and parameterization of greater burgan fluid spatial variation using an extensive PVT data base*," SPE International Heavy Oil Conference and Exhibition. Society of Petroleum Engineers, 2018.

[16]. Sedaghat M. H., Daliri A. and Mohammadi H., *"Improvement of whitson algorithm for chemical/gravity equilibrium calculations to compute compositional gradient in petroleum reservoirs,"* Egyptian Journal of Petroleum, Vol. 22, No. 2, pp. 305-311, 2013.

[17]. Eyitayo S. I., Lawal K. A., Ukaonu C. E., Ovuru M. I., Sanyaolu A. A., Otubanjo M. A., ... and Matemilola, S., *"Using compositional-grading simulations to assess gas-oil contacts: practical cases from the niger delta,"* SPE Nigeria Annual International Conference and Exhibition. Society of Petroleum Engineers, 2017.

[18]. Firoozabadi A., "Thermodynamics of hydrocarbon reservoirs," McGraw-Hill, 1999.

[19]. Whitson C. H. and Brulé M. R., *"Phase behavior,"* Richardson, TX: Henry L. Doherty Memorial Fund of AIME, Society of Petroleum Engineers, Vol. 20, 2000.

[20]. Whitson C. H. and Belery P., *"Compositional gradients in petroleum reservoirs*," University of Tulsa centennial petroleum engineering symposium. Society of Petroleum Engineers, 1994.