

## الخواص الفيزيائية للنفط الخام والمياه المصاحبة والعلاقة مع نوعيات الهيدروكربونات الناتجة لمكمني الخصب والتنومة وسط العراق

رياض يونس قاسم العبيدي \* أحلام محمد فرحان \*\*

ثامر خزعل العامري \*\*\*

تاريخ قبول النشر ٢٠٠٤/٥/١٥

### المستخلص

أجريت التحليلات الكيميائية لأنموذجين من النفط الخام عاندين لمكمن الخصب من حقلبي بغداد والكوت وأنموذجين من النفط الخام عاندين لمكمن التنومة من حقلبي تكريت وبغداد وتم حساب خواصهم الفيزيائية كالكتافة والوزن النوعي ودرجة أب ي (API) ومعرفة نوعية نفوطينهما ان كان خفيفا أو ثقيلًا وأجراء المقارنة بين النفطين ، كما أجريت التحليلات الكيميائية لأنموذجين من المياه المصاحبة للنفط لكل من المكمنين أعلاه وقيست كثافتهما ولزوجيتهما وتركيز بعض الاملاح الذائبة بهما ، وتوضيح العلاقة بين نفط المكمن والمياه المصاحبة لحقول النفط .

### المقدمة

الحبيبات في حين يتكون تكوين التنومة من سجلب أسود متصفح يتداخل مع رقتائق من الحجر الجيري الصلصالي الفتاتي<sup>(١)</sup> . لقد أخذت أنموذجات النفط الخام والمياه المصاحبة للتحليل الكيميائية من خزانات وعازلات الإنتاج مباشرة من حقول وسط العراق (بغداد وتكريت والكوت) لتوضيح مواصفات وخواص النفط الخام وأهميته التجارية وعلاقته الاحتمالية بالصخور المصدرية.

### المواد وطرائق العمل

#### ١- قياسات الكثافة Density Measurements

استخدم مقياس الكثافة الرقمي نوع Anton Paar DMA 60/602 لقياس كثافة أنموذجي المياه المصاحبة للنفط لكل من مكمني الخصب والتنومة في درجة حرارة الغرفة وباستخدام الهواء والماء المقطر كمرجعاً لتقدير ثوابت قياس الكثافة ، فتم حساب الثابت (K) باستخدام القيمة القياسية لكثافات الماء والهواء من خلال العلاقة الآتية<sup>(٥)</sup> :

تتكون التجمعات النفطية في مكامن أو طبقات تحت السطح عادة من هيدروكربونات غازية وبنطية ويسفلهما ماء التكوين ذو الملوحة العالية . وبعد النفط الخام من أهم محتويات المكامن النفطية ويأتي الغاز الطبيعي بعده في الأهمية ثم المركبات النفطية الصلبة وشبه الصلبة وللنفط الخام خصائص ومواصفات مختلفة خاصة في تركيبه الكيميائي من حيث نسبة تواجد البارافينات والنافثينات والعطريات والكسبريت والأسفلت وكذلك بكمية الهيدروكربونات والصفات الجزئية لذرات الكربون المكونة له وفي صفاته الفيزيائية كلونه وكثافته النوعية ومعامل لزوجته وانكساره وتوتره السطحي<sup>(٢،١)</sup> تمتلك صخور تكويني الخصب والتنومة مواصفات مكمنية جيدة تؤهلها لخزن الهيدروكربونات ، وبعد التكوينان من تكاوين العصر الطباشيري الأعلى متمثلاً بفسفرة الكامباني<sup>(٣)</sup> وعلى العموم يتكون لجزء الأسفل لتكوين الخصب من سجلب رمادي يتداخل مع حجر جيري صلصالي ويعلوه حجر جيري دقيق

\* دكتوراه-أستاذ مساعد- قسم الفيزياء - كلية العلوم للبنات-جامعة بغداد  
\*\* دكتوراه-أستاذ مساعد- قسم الكيمياء-كلية العلوم للبنات-جامعة بغداد  
\*\*\* دكتوراه قسم علم الأرض كلية العلوم جامعة بغداد

المضبوطة لمعامل اللزوجة فقد قيس معامل اللزوجة للماء بدرجة حرارة معينة وقورنت النتيجة مع النتائج المعطاة في الأدبيات<sup>(6)</sup> ثم استخدمت العلاقة الآتية للحصول على لزوجة الانموذج :

$$\frac{\mu_1}{\mu_2} = \frac{\rho_1}{\rho_2} \frac{t_1}{t_2}$$

حيث تمثل :

$\mu_1$  : لزوجة الماء المقطر

$\mu_2$  : لزوجة الانموذج المراد قياسها

$\rho_1$  : كثافة الماء المقطر

$\rho_2$  : كثافة الانموذج المراد قياس لزوجته

$t_1$  : زمن نزول الماء المقطر

$t_2$  : زمن نزول الانموذج المراد قياس لزوجته

### 3- قياسات الاوزان النوعية ونسب الاملاح في الانموذجات

تم قياس الاوزان النوعية للانموذجات بحساب وزن حجم معين من الانموذج الذي وزن نفس الحجم من الماء . في حين استخدمت القياسات للمطيافية اللهبية (Flam Photometer) للأيونات في تحديد تراكيز الاملاح في الانموذجات . ودونت نتائج القياسات اعلاه في جدول (1).

$$K = \frac{\rho_{H_2O} \tau_{air}}{\rho_{air} \tau_{H_2O}}$$

حيث  $\rho$  تمثل الكثافة ،  $\tau$  فترة الذبذبة ثم حسبت كثافة انموذجي المياه المصاحبة لكل من المكمين اعلاه من خلال المعادلة الآتية :

$$\rho_1 = K(\tau_1^2 - \tau_2^2) + \rho_2$$

حيث  $\tau_1$  و  $\tau_2$  فترة الذبذبة للانموذج والماء المقطر على التوالي .

$\rho_1$  كثافة الانموذج و  $\rho_2$  كثافة الماء .

وتم قياس كثافة انموذجي النفط الخام لكل من مكمني الخصب والتتومة باستخدام جهاز قياس الكثافة (البكنوميتر) في درجة حرارة الغرفة وباستخدام الماء المقطر كمرجع لتقدير الكثافة وتطبيق العلاقة الآتية<sup>(5)</sup>:

$$D = \frac{W_2 - W_1}{V}$$

حيث تمثل :

$D$  : الكثافة المطلقة للنفط الخام

$W_1$  : وزن البكنوميتر

$W_2$  : وزن البكنوميتر مع النفط الخام

$V$  : حجم البكنوميتر

### 2 - قياسات اللزوجة Viscosity measurements

قيست اللزوجة باستخدام المقياس الزجاجي ذو الانبوبة الشعرية أو ما يعرف بأنابيب اللزوجة الشعرية التي تختلف أحجام أنابيبها باختلاف طبيعة السوائل . فوضع حجم مقداره ( 5 cm<sup>3</sup> ) لانموذجي المياه المصاحبة للنفط لكل من مكمني الخصب والتتومة كل على حدة في انبوبة قياس اللزوجة ذي الأذرع الثلاثة والمثبتة على حامل معدني ، ثم غمر جهاز قياس اللزوجة (Viscometer) المثبت على الحامل المعدني في حمام مائي مزود بمنظم حراري وترك لمدة عشرين دقيقة لغرض الوصول إلى حالة التوازن الحراري مع الحمام المائي ، بعدنا سمح بجريان السائل حيث يتناسب زمن انسيابيه مع لزوجته ثم سجل الوقت اللازم لنزول مستوى السائل من العلامات المحددة في جهاز قياس اللزوجة باستخدام عداد الكتروني ، وللحصول على القيمة

جدول (١) :- قيم بعض الخواص الفيزيائية للنفط الخام والمياه المصاحبة له

|         |          | API           | الوزن النوعي | الكثافة عند ١٥°س <sup>3</sup> | النفط الخام                 |
|---------|----------|---------------|--------------|-------------------------------|-----------------------------|
|         |          | 9.92          | 1.005        | 0.9887                        | مكمن الخصب حقل الكوت        |
|         |          | 9.90          | 1.009        | 0.9895                        | مكمن الخصب حقل شرقي بغداد   |
|         |          | 10.4          | 0.9943       | 0.981                         | مكمن التتومة حقل تكريت      |
|         |          | 10.3          | 0.9953       | 0.989                         | مكمن التتومة حقل شرقي بغداد |
| (ppm) K | (ppm) Na | اللزوجة (بوز) | الوزن النوعي | الكثافة عند ١٥°س <sup>3</sup> | المياه المصاحبة للنفط الخام |
| 143     | 472      | 1.0806        | 1.0560       | 1.0596                        | مكمن الخصب حقل الكوت        |
| 151     | 482      | 1.0822        | 1.0598       | 1.0600                        | مكمن الخصب حقل شرقي بغداد   |
| 131     | 485      | 1.0697        | 1.0847       | 1.0606                        | مكمن التتومة حقل تكريت      |
| 145     | 481      | 1.0699        | 1.0851       | 1.0616                        | مكمن التتومة حقل شرقي بغداد |

### عرض النتائج

كان معدل نتائج الكثافة المطلقة لأنموذجين مسن المياه المصاحبة كالاتي :

كثافة المياه المصاحبة للنفط لمكمن الخصب =  $1.05987 \text{ g.cm}^{-3}$

كثافة المياه المصاحبة للنفط لمكمن التتومة =  $1.0611 \text{ g.cm}^{-3}$

وكان معدل اللزوجة لأنموذجين من المياه المصاحبة كالاتي :

لزوجة المياه المصاحبة للنفط لمكمن الخصب =  $1.0814 \text{ poise}$

لزوجة المياه المصاحبة للنفط لمكمن التتومة =  $1.06988 \text{ poise}$

أما معدل الوزن النوعي لأنموذجي المياه المصاحبة كالاتي :

الوزن النوعي للمياه المصاحبة للنفط لمكمن الخصب =  $1.0579$

الوزن النوعي للمياه المصاحبة للنفط لمكمن التتومة =  $1.0849$

وكان معدل الكثافة المطلقة لأنموذجي النفط الخام كما في أدناه:

كثافة النفط الخام لمكمن الخصب =  $0.9891 \text{ g.cm}^{-3}$

كثافة النفط الخام لمكمن التتومة =  $0.985 \text{ g.cm}^{-3}$

أما معدل الوزن النوعي لأنموذجي النفط الخام فكانت كالاتي :

الوزن النوعي للنفط الخام لمكمن الخصب =  $1.007$

الوزن النوعي للنفط الخام لمكمن التتومة =  $0.9948$

وكان معدل القياسات للمطيافية الالهيبية للأيونات المتواجدة في الأنموذجين من المياه المصاحبة كالاتي :

أملاح الصوديوم الذائبة في المياه المصاحبة للنفط لمكمن الخصب =  $477(\text{ppm})$

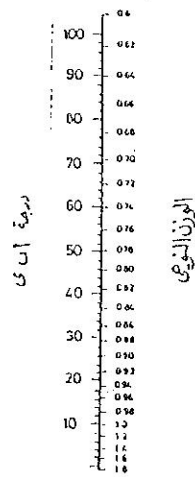
أملاح البوتاسيوم الذائبة في المياه المصاحبة للنفط لمكمن الخصب =  $147(\text{ppm})$

أملاح الصوديوم الذائبة في المياه المصاحبة للنفط لمكمن التتومة =  $483(\text{ppm})$

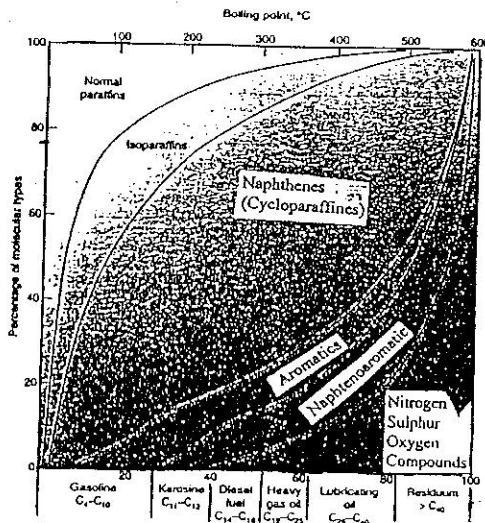
أملاح البوتاسيوم الذائبة في المياه المصاحبة للنفط لمكمن التتومة =  $138(\text{ppm})$

### المناقشة والاستنتاجات

يلاحظ على نتائج الوزن النوعي للنفط الخام لكل من مكمني الخصب والتتومة بكونها ذوي قيم عالية (1.007 ، 0.9948) على التوالي يقابلها قيم واطئة في درجة أ، ب، ي (API) وعند الرجوع الي مقياس الوزن النوعي ودرجة (API) (شكل -1) يتبين بأن هذه الدرجة لنفطي المكمنين بحدود (10) مما تشيرالي أن نغليهما من نوع النفوط الثقيلة ذات الاهمية التجارية المتوسطة<sup>(١)</sup> والمتمثلة بمحتوى كاربوني جزيئي بين (C<sub>15</sub>-C<sub>25</sub>) التي تكون ذات قابلية للاحتواء على الشمع<sup>(7,2)</sup> وعلسي كميات من المركبات والمواد الهيدروكربونية السائلة (C<sub>5</sub>-C<sub>15</sub>) وقلية بكمية الهيدروكربونات الغازية المذابة بهما (C<sub>2</sub>-C<sub>5</sub>) (شكل -2) وذوات درجة لزوجة عالية .



شكل 1- مقياس الوزن النوعي ودرجة أ، ب، ي للنفط الخام (8).



شكل 2- المحتويات الكيميائية للنفط الخام والنوعيات الناتجة من برج التصفية حسب تغيرات درجة الغليان (2).

كما تشير أيضا القيم العالية نسبيا للكثافة المطلقة للنفط الخام ولونهما الداكن على اعتبارهما من النفوط الثقيلة ، فعلاقة الوزن النوعي بلون النفط علاقة طبيعية حيث يرتبط لون النفط بما يحتويه من مواد ومركبات هيدروكربونية. تقبيلة (C<sub>15</sub>) (25) داكنة اللون وعليه كلما كان لون النفط داكنا كان الوزن النوعي للنفط اكبر (8,2) وتدل القيم المتقاربة للكثافة لنفطي مكمني الخصب والتتومة وكذلك قيم الوزن النوعي على تكون نفطهما من صخور مصدرية ذات أصل عضوي متشابه (2) ، ولاحظنا انهما ذرات الكربون الثقيلة فتكون الصخور المصدرية ذات غلبة بالمواد العضوية النباتية و مواد طحلبية و المتمثلان بترسبات المصبات (7) بعدما هاجر النفط من هذه الصخور عبر التشققات والنكسرات ليختزن في صخور تكويني التتومة والخصيب الطباشيرية العلوية ، ويمكن لهذا النفط الخام أن ينتج وقود اقليته من وقود الديزل والكازويل الثقيل ودهون التشحيم خلال التصفية والتكرير بمكونات نافثينية عالية مع مكونات اروماتية ونايترو جينية وكبريتية فضلا عن انتاج قليل من الكازولين والكيروسين (شكل 2-).

وتشير القيم الواطنة للكثافة المطلقة للمياه المصاحبة لمكمني الخصب والتتومة على توافر نسبة قليلة من الاملاح الذائبة فيها وهذا يعكس ايضا سبب القيم العالية للأوزان النوعية للنفط الخام في المكمنين لوجود أرتباط بين نوعية النفوط وملوحة المياه المصاحبة لها في المكمن فقد وجد أن زيادة كمية الاملاح الذائبة في المياه يصحبها نقصان في الوزن النوعي للنفط (9) ، وتمتاز أملاح المياه المصاحبة للمكمنين بغلبة أملاح الصوديوم على بقية الاملاح وتركيز 477 جزء من المليون بمياه مكمن الخصب و 483 جزء من المليون بمياه مكمن التتومة ، كما تسدل القيم العالية للزوجية للمياه المكمنين على وجود كميات قليلة من الغازات الذائبة فيها .

## References

1. Perrodon, A. 1983, Dynamic of oil and gas accumulation. Elf Aquitaine, Cedex. France , 368 pages.
2. Hunt, J.M. 1996, Petroleum geochemistry and geology, W.H. Freeman and Company , New York, 743 pages.
3. Bellen, R.C., Dunnington, H.V. , Wetzell, R. and Morton, D., 1959, Lexique, Stratigraphique internationale, Asie Fasicle 10, Iraq,

7. Batten .D.J.1996: Palynofacies and petroleum potential , In palynology, principles and application (Jansonius and McGrgor eds.) vol.3,pp.1065-1084 (AASP Foundation ,Dalas-Texas).
٨. السياب ، عبد الله شاكر ومحمد حسن عبد الحميد ، 1979 ، جيولوجيا النفط ، وزارة التعليم العالي والبحث العلمي ، جامعة بغداد ، 431 صفحة.
9. Elzarka,M.H.1975, Geochemical relations of fluids of oil fields of Gulf of Suez. Bull.AAPG.V.59.No. 9,p.p. 1667-1675.
- (Centre National de la Recherche Scientifique , Paris, 333p.
4. Sayyab, A.S., 1978, Stratigraphy of the Cretaceous- Jurassic Contact of Iraq and neighbouring areas, Fr.Bur. Rech. Geol. Miniers Mem.No.75,p .695-700.
5. Saadoon.A.I. and Ahlam, M.F., 2000, Partial molal volume & viscosity study of glycine, DL- Alanine & DL- Valine in aqueous dimethyl fromamids solutions at 298k, Iraqi J.Sci. vol .41A ,No .3 .p.p 64-77.
6. Antonios,S., Angelo,D.G. and Maurizio. C.,1986, Ion-solvent interactions-viscometric behaviour of NaCl, NaI and KCl in water &dimethyl sulphoxide mixtures at 25°C & 35°C , Z.Phys.Chem.,vol.150(1),p.p. 105-112.

## **Physical Properties of Crude Oil and Formational Water and the Relationship with Production Hydrocarbones Qualities for Khasib and Tanuma Reservoirs in Middle Iraq**

**\*Ryadh Y.K.Al Obaidi**

**\*Ahlam M.Farhan**

**\*\*Thamer K.Al-Ameri**

**\*College of Science for Women-University of Baghdad**

**\*\*College of Science-University of Baghdad**

### **Abstract**

Two crude oil samples from Khasib reservoir of Baghdad and Kut oil fields, and two crude oil samples from Tanuma reservoir of Tikrit and Baghdad oil fields have been subjected to chemical analysis, studies of their physical properties and calculation of density, specific gravity, API degree and their oil quality are done as well as identification of whether they are heavy or light and a comparison between the two reservoirs with quality of their crude oil. Chemical analysis are done on two samples of formational water from each of the two reservoirs mentioned above. These are density, viscosity and soluble salt concentration calculation, the relationship between crude oil and formational water is identified.