

النفط

د. عبدالحى بن عمران *

النفط أو البترول كلمة مكونة من شقين « بتر » وتعنى باليونانية الصخر « وأوليوم » ومعناها الزيت أى أن كلمة البترول تعنى زيت الصخر وهو مزيج من الهيدروجين والكربون الاول تتراوح نسبته ما بين 11 ، 13 بالمائة والثاني تنحصر نسبته فيما بين 84 ، 87 بالمائة ، ويشكل الكبريت والنيتروجين والاكسجين أهم الشوائب فيه بنسب تتراوح ما بين 1 ، 4 بالمائة كما يحتوى على كميات ضئيلة جدا من عنصري الفناديوم والنيكل وقد يكون ملوثا بالكلور والزرنيخ والرصاص بالإضافة إلى غاز الهليوم الذى يتواجد مع الغاز المصاحب للنفط .

الهيدروكربونات ، والزيت الخام قد يكون بارافينيا ، أو اسفلتيا ، أو قاعديا ممتزجا ، وفقا لوجود شمع البارفين ، والبيتومين ، أو كليهما في مخلفات التقطير تحت ظروف الضغط الجوى والتعريف الحديث الفنى المستعمل للبترول يعنى الهيدروكربونات الغازية والسائلة والصلبة .

والزيوت الخام تصنف وفقا لكثافتها أو وزنها حسب مقياس معهد النفط الأمريكى فالزيوت الثقيلة كثافتها تتراوح من 1000 إلى 920 كيلوجرام لكل متر مكعب (أى من 10 إلى 22.3 درجة بمقياس معهد النفط الأمريكى) والمتوسطة من 920 إلى 870 كيلوجرام لكل متر مكعب (أى من 22.3 إلى 31.1 درجة بمقياس معهد النفط الأمريكى) والخفيفة أقل من 870 كيلوجرام لكل متر مكعب (أى أعلى من 31.1 درجة) .

ودرجات معهد النفط الأمريكى حددت بمقياس وضع من قبل معهد النفط الأمريكى لقياس الوزن النوعى للزيوت الخام . وهذه الدرجات تتراوح من الصفر (أى ما يكافئ وزنا نوعيا قيمته

والماتيا . ونزازات النفط السطحية كانت منتشرة في أمريكا وكانت احداها في ولاية بنسلفانيا حيث اعتبر ظهور صناعة النفط الحديثة بقيام الكولونيل دريك عام 1859 بالحفر الناجح لبئر بعمق 21 مترا [1] . أما في الجماهيرية الليبية فقد ظهرت شواهد الغاز الطبيعى في سنة 1914 على عمق 160 مترا في بئر تقع في سیدی المصرى بطرابلس ، كما حدث شيء مماثل قرب زليطن عام 1928 وفي تاجوراء سنة 1934 وظهرت آثار نفطية في الملاحة بطرابلس عام 1937 في بئر كان عمقها 259 مترا [2] وقبلها في عام 1936 كانت هناك محاولة للبحث والاستكشاف عن النفط في منطقة الجفارة بالقرب من طرابلس إلا أن تلك المحاولات توقفت وقد يكون ذلك بسبب قيام الحرب العالمية الثانية [3] وفي سنة 1956 تم اكتشاف النفط وتحقق انتاجه بكميات تجارية عام 1959 [4] .

والزيت الخام (البترول) هو زيت معدنى يتواجد طبيعيا ويتكون بصورة رئيسية من أنواع عديدة من

وقد عرف الانسان النفط والغاز منذ آلاف السنين على صورة نزازات سطحية للزيت أو البيتومين أو الاسفلت استخدمت في أغراض الطب والتدفئة والاضاءة وفي رتق الشقوق في القوارب الخشبية وفي رصف الطرق وفي البناء ، كما أن خروج الغاز من شقوق عميقة تحت الارض واشتعاله بفعل الصواعق أو البرق أو غيرها أدى الى ما عرف « بالنار الخالدة » والصينيون إكتشفوا النفط منذ ما يزيد على 1700 عام اثناء بحثهم عن الملح وحوالى 600 سنة قبل الميلاد ذكر « كونفوشيوس » آبارا يحتمل أن عمقها كان بضع مئات من الاقدام وهو انجاز لم يحققه الغرب الا في القرن التاسع عشر ، وبحوالى 1100 سنة بعد الميلاد كان في مقدور الصينيين الحفر الى أعماق تقارب 1000 متر .

وخلال القرن الثامن عشر حفرت مئات من الآبار لاستغلال نفط ضحل في بورما حيث تجاوز الانتاج السنوى آنذاك 250 ألف برميل ، وفي نفس الوقت تم انتاج النفط بكميات أقل بواسطة آبار حفر يدويا في القوقاز ورومانيا وبولاندا

باتصال حلقتين أو أكثر من النفثين معا أو باتصال حلقات نفثين وعطريات . وكثير من القطفات ذات درجات الغليان المرتفعة تتركب من جزيئات ممتزجة كالديكالين والنفتالين وثنائي الفينيل . والزيت الخام يتجزأ إلى قطفات بالتقطير في برج تجزئة ، والتقطير تحت ضغوط أقل من الضغط الجوي يستخدم عند درجات حرارة عالية لتحاشي التكسير ، ويتم الحصول على نقطة غليان حقيقية برسم منتجات التقطير عند درجة حرارة رأس المقطر أنظر الشكل رقم (2) .

والجدول رقم (1) يمثل تحليلا قياسيا لعينة من خام «أمناء» الليبي وهو خام درجة انسكابه عالية [9] . والاختبارات التحليلية المطبقة على الزيت الخام الاصل وقطفاتها مطورة من قبل معهد النفط والجمعية الأمريكية لاختبار المواد بالتعاون مع الشركات النفطية الكبرى .

ونقطة الانسكاب . وهناك تصنيفان رئيسيان للمركبات النفثينية أحادية الحلقة متواجدة في النفط وهما البنتان الحلقي والهكسان الحلقي كما في الشكل (1) .

والفارق الهام بين هذين الصنفين من النفثينات هو أن الهكسان الحلقي (وليس البنتان الحلقي) يتم نزع الهيدروجين منه باستخدام حفاز بلاتيني لانتاج العطريات مما يترتب عليه تحسين ملحوظ في رقم الاوكتان للجازولين .

أما المجموعة الثالثة الرئيسية فهي العطريات التي تتواجد في المقطرات ذات درجات الغليان المنخفضة وهي تحسن رقم أوكتان الجازولين ولكنها شديدة التأثير في خواص احتراق الكيروسين وزيت الغاز ويمكن التخلص منها نسبيا بعملية الاستخلاص بالمذيب .

والأولييفينات ذات الغليان المنخفض (ك 2 - ك 4) تصنع بواسطة التكسير الحراري للمقطرات الخفيفة ، والهيدروكربونات الأكثر تعقيدا تتكون

نوعيا قيمته 0.6112 مقارنة بالماء عند درجة 4 مئوية) والزيت الخام البارافيني يحتوي معظمه على هيدروكربونات ذات سلسلة بارافينية . والزيت الخام النفثيني يحتوي معظمه على هيدروكربونات ذات سلسلة بارافينية حلقية . أما الخام القاعدي الممتزج فيحتوي على نسب متقاربة من السلسلة البارافينية والسلسلة البارافينية الحلقية [5] .

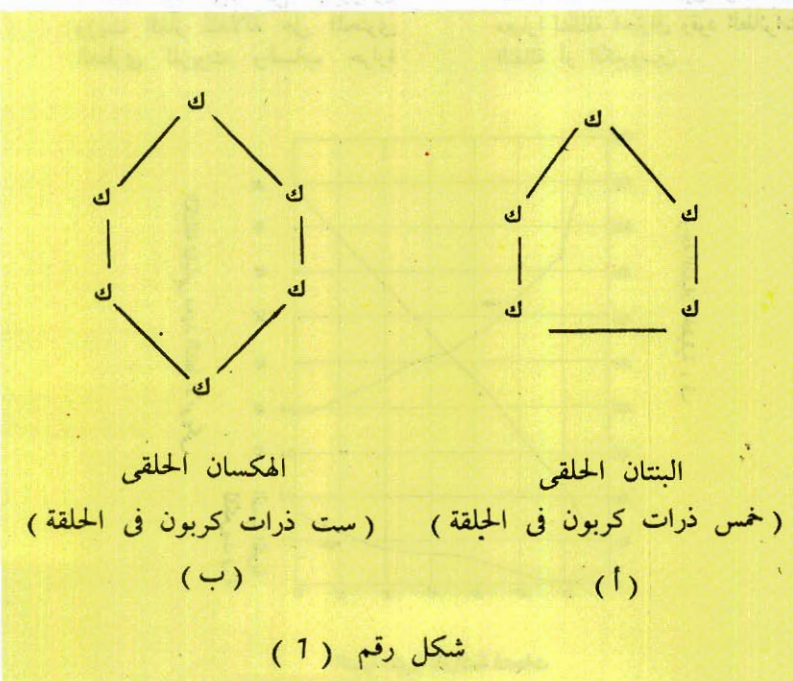
والمركبات الهيدروكربونية في الزيت الخام تشمل البارافينات والنفثينات والعطريات ، وفي الظروف العادية من الضغط والحرارة فقد تكون هذه الهيدروكربونات في حالة غازية أو سائلة أو صلبة وذلك حسب عدد ذرات الكربون وشكل توزيعها في الجزيئات .

فالهيدروكربونات المتشكلة جزيئاتها من أربع ذرات كربون أو أقل تكون في حالة غازية ، أما التي تحتوي على أكثر من عشرين ذرة كربون فهي في حالة صلبة ، وما بين هذين الحدين فتكون في حالة سائلة [6] .

وقد تحتوي أنواع المزيج السائل ومنها معظم الزيوت الخام على مركبات غازية أو صلبة أو الاثنين معا مذابة فيها . أما الأولييفينات فهي غير موجودة في الزيت الخام ولكنها منتجات في جميع التفاعلات التكسيرية [7] .

والبارافينات العادية ذات السلسلة المستقيمة لها أرقام أوكتان منخفضة جدا (هذا الرقم يستخدم للتعرف على القيمة العددية لخاصية عدم الدق في وقود الجازولين) مقارنة بالبارافينات العديدة التفرع ولذا فهي غير مرغوبة كوقود جازولين .

وفي مدى درجات الغليان المرتفع لوقود الكيروسين والديزل فان البارافينات العادية تحسن نوعية الاحتراق ونقطة التدخين ورقم السيتان (هذا الرقم يدل على مقدرة الوقود على الاشتعال بسرعة بعد حقنه في اسطوانه المحرك [8] ولكنها ذات نقاط انصهار مرتفعة ولذا فان وجودها له تأثير قوى في نقطة التنعيم



جدول رقم (1)
تحليل عينة من خام امنا الليبي (درجة انسكابه مرتفعة)

الخواص	اجمالي الزيت الخام	النفثا الخفيفة	النفثا الثقيلة	الكروسين	زيت الغاز	الزيت المتبقي
مدى نقطة الغليان (ف) -		120 - 60	250 - 120	330 - 250	443 - 330	443 - 600
النسبة المئوية للمنتجات حتما		2.4	7.7	6.9	9.4	15
الكثافة بدرجات معهد النفط الأمريكي	36.1	93.6	69.5	57.4	49.9	42.3
النسبة المئوية للكبريت وزنا	0.15	0.01	0.01	0.02	0.05	0.07
النسبة المئوية للبارافينات حتما	-	99	69.9	60.5	60.9	-
النسبة المئوية للنفثينات حتما	-	1	26.5	33.6	29.9	-
النسبة المئوية للعطريات حتما	-	-	3.7	5.9	9.2	-
قرينة الديزل (1)	-	-	-	-	75	71
نقطة الانبليين (ف) (2)	-	-	-	-	150.6	169.1
نقطة الانسكاب (ف) (3)	75	-	-	-	75	0
نقطة التدخين (مم) (4)	-	-	-	-	31	-
المزوجة الحركية (سنتي ستوك)	13.7	-	-	-	-	-
عند 37.8 ملوى	3.7	-	-	-	-	-
النسبة المئوية لبقايا الكربون وزنا	0.6	-	-	-	-	-
نسبة الفناديوم جزء في المليون	0.5	-	-	-	-	-
نسبة النيكل جزء في المليون	-	-	-	-	-	-

المراجع

1. Royal Dutch / Shell Group of Companies , « The petroleum Handbook » , Sixth Edition , Elsevier , Amsterdam , 1983

2. عبد العزيز طربيع شرف « جغرافية المملكة الليبية المتحدة » مطبعة المصرى الاسكندرية 1963

3. هيجنز « التنمية الاقتصادية والاجتماعية في ليبيا » تقرير أعد لحساب الأمم المتحدة 1952

4. مسيرة قطاع النفط في عشر سنوات 69 - 79 المؤسسة الوطنية للنفط 1980

5. The World Energy Conference , « Energy Terminology A Multi - Lingual Glossary » 2nd Edition , Pergamon Press , England , 1986

6. شركة شل انترناشيونال بتروليم ليمتد لندن « المدخل لصناعة النفط » طبع في مطابع هيدلبرج كرم ، فغال وشركاهم - بيروت لبنان 1967

7. Norman Chigier « Energy , Combustion , and Environment » McGraw - Hill Book Company London . 1981

8. الهيئة القومية للبحث العلمي - معهد الانماء العربي معجم مصطلحات العلم والتكنولوجيا بيروت 1982 :

9. Leo Aalund , « Guide to World Crudes - 2 » Oil and Gas Journal , Vol. 74, No. 15, April 12 , 1976

الاحتراق التقريبية .

(3) نقطة الانسكاب : درجة حرارة

الاختبار الدنيا التي يسيل فيها المائع .

(4) نقطة التدخين : اقصى ارتفاع

بالمليترات للهلب الذي يحترق عنده

الكروسين دون تدخين وتستخدم

معيارا لنظافة احتراق وقود الطائرات

النفثة أو الكروسين .

(1) قرينة الديزل : تقدير وقود ديزل المبني

على نوعية الاشتعال فالوقود عالي الجودة

يكون له رقم قريني عال .

(2) نقطة الانبليين : درجة الحرارة الدنيا

التي يتحقق عندها المزج الكامل

للانيلين مع مواد مثل الكروسين

وزيت الغاز للدلالة على المحتوى

العطري للزيوت وحساب حرارة

