

(البترول) النفط (Petroleum)

البترول (Petroleum) مصطلح لاتيني مكون من (petra) بمعنى صخر (rock) و (oleum) بمعنى زيت (oil) ويطلق على البترول أحياناً اسم (الذهب الأسود) ، وهو سائل ثقيل القوام (تخين كثافته عالية) أسود اللون يميل إلى البني أو الأخضر ، والبترول سائل قابل للاشتعال لاحتوائه على كثير من المواد المشتعلة . يظهر أحياناً على سطح الأرض في بعض المناطق على شكل برك نفطية ، حيث عرفه القدماء في صورته الخام ، واستخدموه في بعض الاستخدامات الحياتية كالإضاءة ، والبناء ، وطلاء السفن ، كما استخدم في علاج بعض الأمراض ، وفي تحنيط الموتى ، وفي بعض الصناعات البسيطة ، ويعتبر النفط مصدر مهم للطاقة ، ومصدر غني للعديد من المركبات والمنتجات الكيميائية ، كالمذيبات ، والأسمدة ، والمبيدات الحشرية ، والبلاستيك وغيرها.

*النفط كمصدر للمركبات والمنتجات الكيميائية (البتروكيميائية)



التركيب (Composition)

يتألف النفط من خليط معقد من الهيدروكربونات والمركبات العضوية الأخرى ، ويتفاوت تركيبه بشكل كبير من نوع إلى آخر ، والمركبات العضوية كما هو معروف تتألف من الكربون ، والهيدروجين ، وعناصر أخرى كالأكسجين ، والنيتروجين ، والكبريت ، كما يحتوي النفط على آثار من بعض العناصر المعدنية ، كالحديد والفاناديوم والنيكل . ويشكل الميثان CH_4 ، والإيثان C_2H_6 ، والبروبان C_3H_8 ، والبيوتان C_4H_{10} نسبة عالية من الهيدروكربونات المكونة للبتروول .

أصل النفط (Origin)

اختلف العلماء في أصل البترول ، فمنهم من يرى أنّ المادة غير العضوية متمثلة في الكربون ومركباته هي الأصل ، ومنهم من يرى أنّ أصل البترول هو الكائن الحيّ المؤلف من المادة العضوية.

النظرية العضوية (Biogenic theory)

يرى الكثير من علماء الجيولوجيا أنّ أصل البترول - وكذلك الفحم الحجري والغاز الطبيعي - هو بقايا الكائنات الحيّة القديمة من النباتات والحيوانات البحرية الصغيرة ، حيث ترسبت بقايا هذه الكائنات بكميات كبيرة في مناطق

منخفضة من المحيطات وتغطّت بطبقات من الطين ، وتحت تأثير الضغط والحرارة وعامل الزمن تحلّت بقايا هذه الكائنات وحدثت لها العديد من التحوّلات والتفاعلات الحيوية لينتج البترول.

*الهائمات البحرية (البلاكتون) مصدر رئيسي للبترول .

تعتبر النظرية العضوية هي الاكثر قبولاً للحقائق الآتية :

- 1- وجود البترول الخام فى طبقات الصخور الرسوبية و كذلك الصخور النارية نتيجة هجرة البترول.
- 2- وجود البترول فى أماكن دلتا الأنهار المائية و الخلجان وقرب الشواطئ.
- 3- إحتواء البترول الخام على الأصداف وبقايا الكائنات الحية القديمة.
- 4- إحتواء البترول على مادة البورفيرين مما يدل على ترسيب المواد المكونة للبترول تحت ضغط ودرجة حرارة عالية.
- 5- إمكانية إنتاج سائل يشبه البترول عند تعريض رواسب قاع البحر للضغط ودرجة الحرارة.

النظريّة المعدنية او النظريات البديلة (Alternative theories)

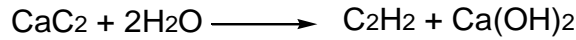
يرى الكثير من العلماء أنّ أصل البترول ليس الكائن الحيّ وتقول هذه النظرية أنّ البترول غير عضوي، وأن أصله معدني ويتكوّن نتيجة بخار الماء الذي تتعرّض له رواسب كربيدات الفلزات المتواجدة في باطن الارض، حيث إن

Petroleum (industrial chemistry)

Second Stage

By Dr.Raghad M. Altikrity

كربيد الكالسيوم CaC_2 عند تفاعله مع الماء يكوّن الهيدروكربون غير المشبع، ولكن رواسب الكربيدات نادرة ولم تكن موجودة بكميات هائلة وكافية الاستخراج الكميات الهائلة من البترول والتي ما زالت متواجدة في باطن الارض، انّما أصله عنصر الكربون وبعض المركبات الكربونية غير العضوية كمركب كربيد الكالسيوم على سبيل المثال حيث اعترى عنصر الكربون ومركباته والتي كانت تملأ الأرض قديماً ، تغيرات كيميائية نتج عنها هذا الخليط الهائل $C_2H_2 + Ca(OH)_2$ من الهيدروكربونات وبقية المركبات العضوية المكوّنة للبترول . ويُعتقد أنّ البداية كانت عبارة عن تفاعل من هذا النوع:

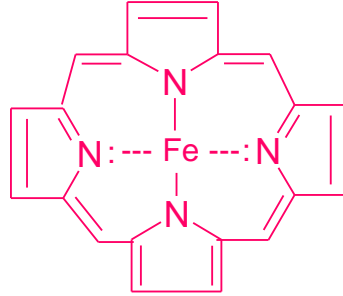


معارضة العلماء لهذه النظرية للأسباب التالية :

- 1- لم يعثر حتى الآن على مستودعات كبيرة من الكربيدات في باطن الأرض تتناسب مع حجم الإنتاج الضخم من البترول.
- 2- احتواء البترول على مجموعات متماثلة التركيب من الهيدروكربونات تضم الأعداد الفردية بجانب بعض المركبات النيتروجينية الأخرى والتي لا يمكن تكوينها من تفاعل الكربيدات مع الماء.
- 3- يتميز البترول الخام بظاهرة النشاط الضوئي (أى مقدرة على إدارة الضوء المستقطب) في حين الهيدروكربونات المحضرة معملياً لا تعطى هذه الخاصية.

Petroleum (industrial chemistry)
Second Stage
By Dr.Raghad M. Altikrity

4- إحتواء البترول على مادة البورفيرين (porphyrin) وهذه المادة تتكسر عند درجات الحرارة العالية مما يجزم بأن البترول لم يتكون بهذه الطريقة.

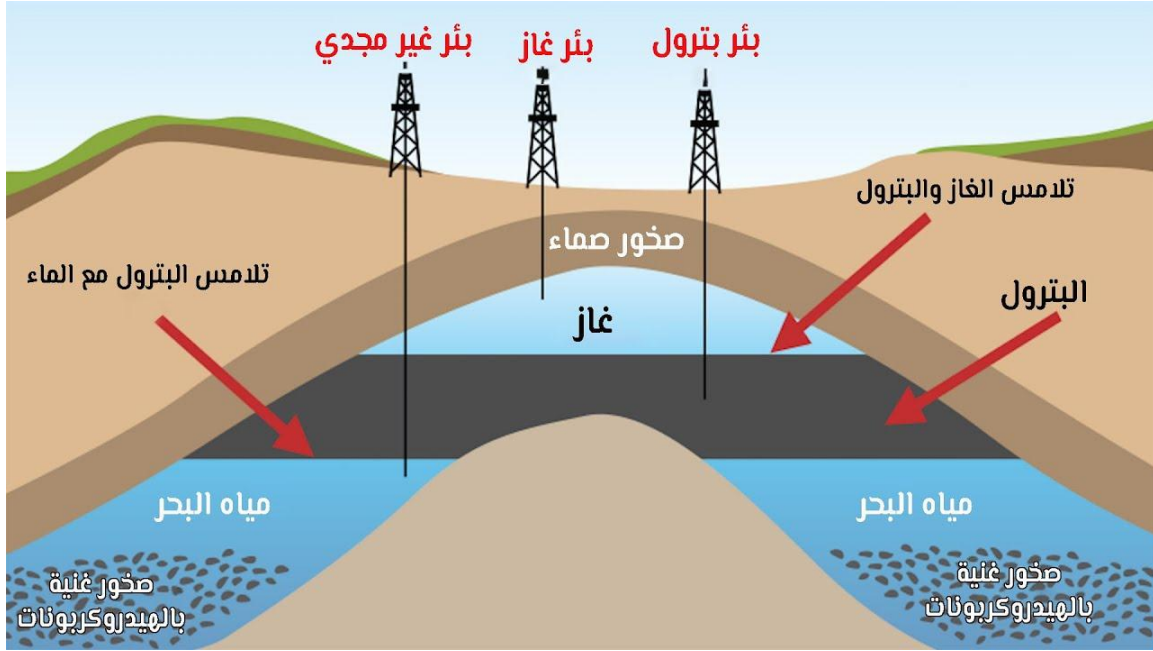


Porphyrin structure

النظرية الكيميائية : Chemical theory

تفترض هذه النظرية أنه وفي الزمن القديم اتحد الهيدروجين مع الكربون ليتكون الهيدروكربونات، وبعد ذلك انتشرت في باطن الارض واختزنت بها، وتفترض هذه النظرية أن البترول متواجد في كافة أنحاء الكرة الارضية، وما يناقض ذلك أن منطقة الخليج العربي وحدها تحتوي على أكثر من ثلثي الاحتياطي العالمي وتم تأكيد ذلك، ويوجد الكثير من العلماء الذين يصدقون هذه النظرية حتى أنه تمت عمليات حفر على أعماق تزيد عن خمسة الاف متر في روسيا والسويد والولايات المتحدة حتى يؤكدوا نظريتهم ولكن دون جدوى.

Petroleum (industrial chemistry)
Second Stage
By Dr.Raghad M. Altikrity



تاريخ البترول (Historical of petroleum)

تم حفر أول بئر بتترول في الصين في القرن الرابع الميلادي ، أمّا التاريخ الحديث للنفط فقد بدأ في بولندا في عام 1853 عندما أكتشفت عمليات تقطير النفط الخام ، وفي الولايات المتحدة بدأت الصناعة النفطية باكتشاف ادوين درايك (Edwin Drake's) للنفط في عام 1859 م قرب تينوسفيل بولاية بنسلفانيا حقل بتترول في كاليفورنيا عام 1938 م.

التنقيب عن النفط واستخراجه (Extraction)

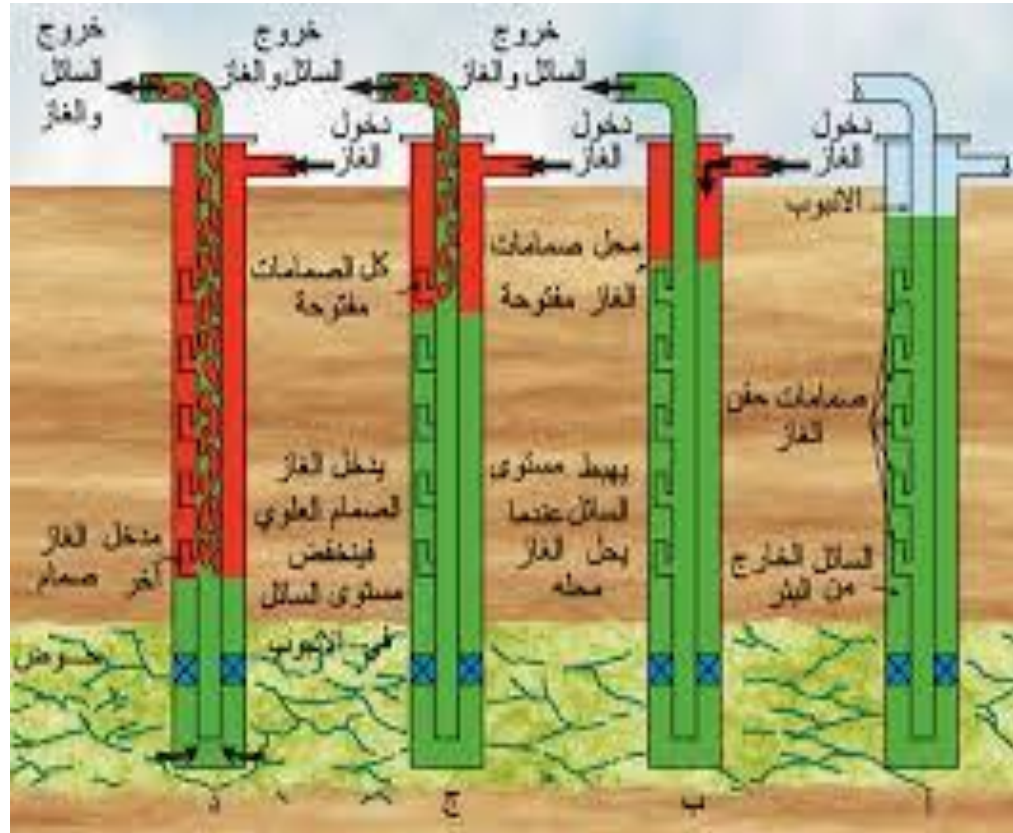
تمكّن الجيولوجيون عبر سنوات طويلة من تطوير وسائل وأدوات التنقيب عن البترول واستخراجه ، وبطبيعة الحال تعتبر الخطوة الأولى للاستفادة من هذا الكنز هي إخرجه من باطن الأرض ، تبدأ عملية الاستخراج بالحفر إلى

Petroleum (industrial chemistry)

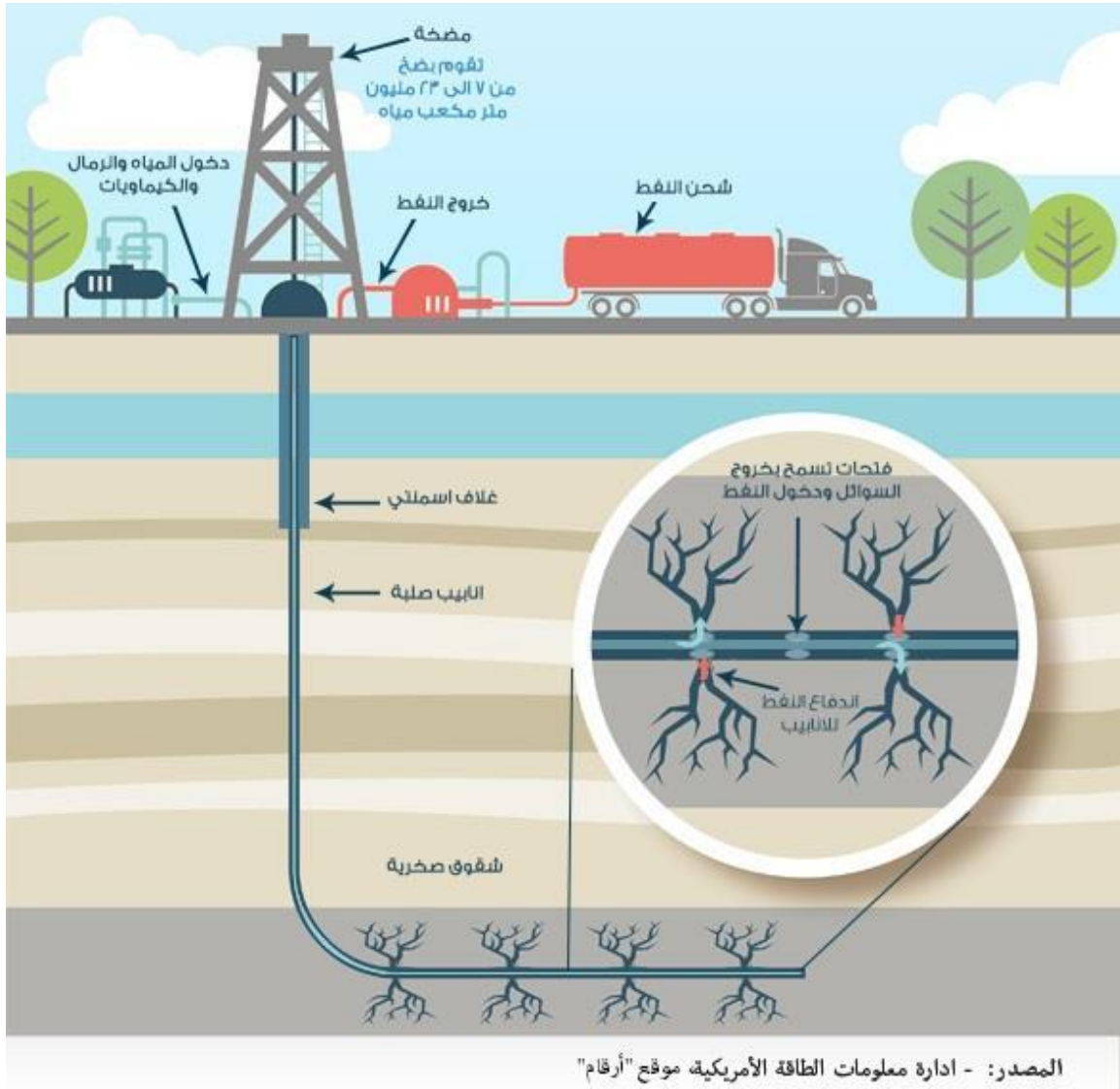
Second Stage

By Dr.Raghad M. Altikrity

أعماق بعيدة ، وفي كثيرٍ من الحالات يندفع البترول إلى الأعلى تلقائياً بسبب وجود الغاز الطبيعي ووقوع البترول تحت ضغط عالي ، فطبقة البترول في العادة تكون محصورة بين طبقة الغاز التي تعلوها ، وطبقة الماء التي توجد أسفل منها ، وفي بعض الأحيان يضطر مهندسو البترول إلى ضخ كميات كبيرة من الماء في داخل البئر ليصعد النفط .



Petroleum (industrial chemistry)
Second Stage
By Dr.Raghad M. Altikrity



تكرير النفط (Oil Refining)

البتروول في صورته الخام (crude oil) غير مفيد ، وللاستفادة منه تتم معالجته بمجموعة من العمليات ، ويطلق على هذه العمليات تكرير البتروول ، والتي ينتج عنها مجموعة من المشتقات المفيدة (Petroleum Products) ، وتمرّ عملية تكرير النفط عادةً بالمراحل التالية:

Petroleum (industrial chemistry)
Second Stage
By Dr.Raghad M. Altikrity

أولاً : المعالجة الأولية : وتشمل التخلّص من الماء والأملاح المصاحبة للنفط ، وهي خطوة مهمّة تسبق عملية التقطير لكون وجود الماء والأملاح في برج التقطير يسبب مشاكل خطيرة ، فقد ينتج عن وجود الماء انفجار برج التقطير للضغط الهائل الذي ينتج من تبخّر الماء ، أمّا الأملاح فتسبب تآكل (corrosion الحديد المصنوع منه مادة البرج.

ثانياً : عملية التقطير : (Distillation) وهي العملية المهمّة والرئيسة والتي تتم في أبراج ضخمة ، وينتج عنها فصل البترول إلى مكوناته ، وبوجه عام فإن معظم المشتقات البترولية الناتجة من برج التقطير التجزيئي للنفط تكون على النحو التالي:

1- الغازات (petrol ether) وهو منتج يتألف من عدد قليل من المركبات العضوية معظمها عبارة عن هيدروكربونات خفيفة مثل الميثان والايثان والايثلين والبروبان والبوتان وغيرها وفي الغالب تتراوح أعداد ذرات الكربون في المركبات المكونة لها من 1-4 وتتكثف عند درجات غليان أقل من 25 درجة م ويستخدم هذا المشتق في إنتاج غاز الطهي (البيوتاغاز) وإنتاج غازات أخرى مثل غاز الاسيتلين المستخدم في عمليات اللحام ، كما يعتبر هذا المشتق مادة تغذية هامة جداً للصناعات البتروكيميائية.

2- السوائل الخفيفة (light petrol) وأهمها منتج الجازولين (gasoline) (وقود السيارات) وتتراوح أعداد ذرات الكربون في مركباته من 5-9 ويتكثف عند درجات حرارة 35-150 ويعتبر الحقيقة هذا المنتج من أهم مشتقات البترول نظراً للإستخدام الواسع النطاق له في كل دول العالم.

3- الكيروسين(kerosene) تتراوح أعداد ذرات الكربون في هذا المشتق من 9-15 ذرة كربون ويتكثف عند 150-250 ويستخدم كوقود للطائرات النفاثة (jet engine fuel) ، كما يستخدم نوع رديء منه كوقود رخيص الثمن في المنشآت الصناعية والمنازل.

4- الديزل أو السولار (Diesel) سائل أثقل من الكيروسين يستخدم كوقود في المصانع والمحركات الضخمة والشاحنات.

5- السوائل الثقيلة(Lubrication oil) وهي تتألف من مركبات تتكثف عند درجات حرارة أعلى من 300 درجة م ويتم انتاج زيوت التزييت المختلفة منها ، كما تعتبر مصدر مهم للصناعات البترولية حيث يمكن تحويل جزء منها إلى مشتقات خفيفة

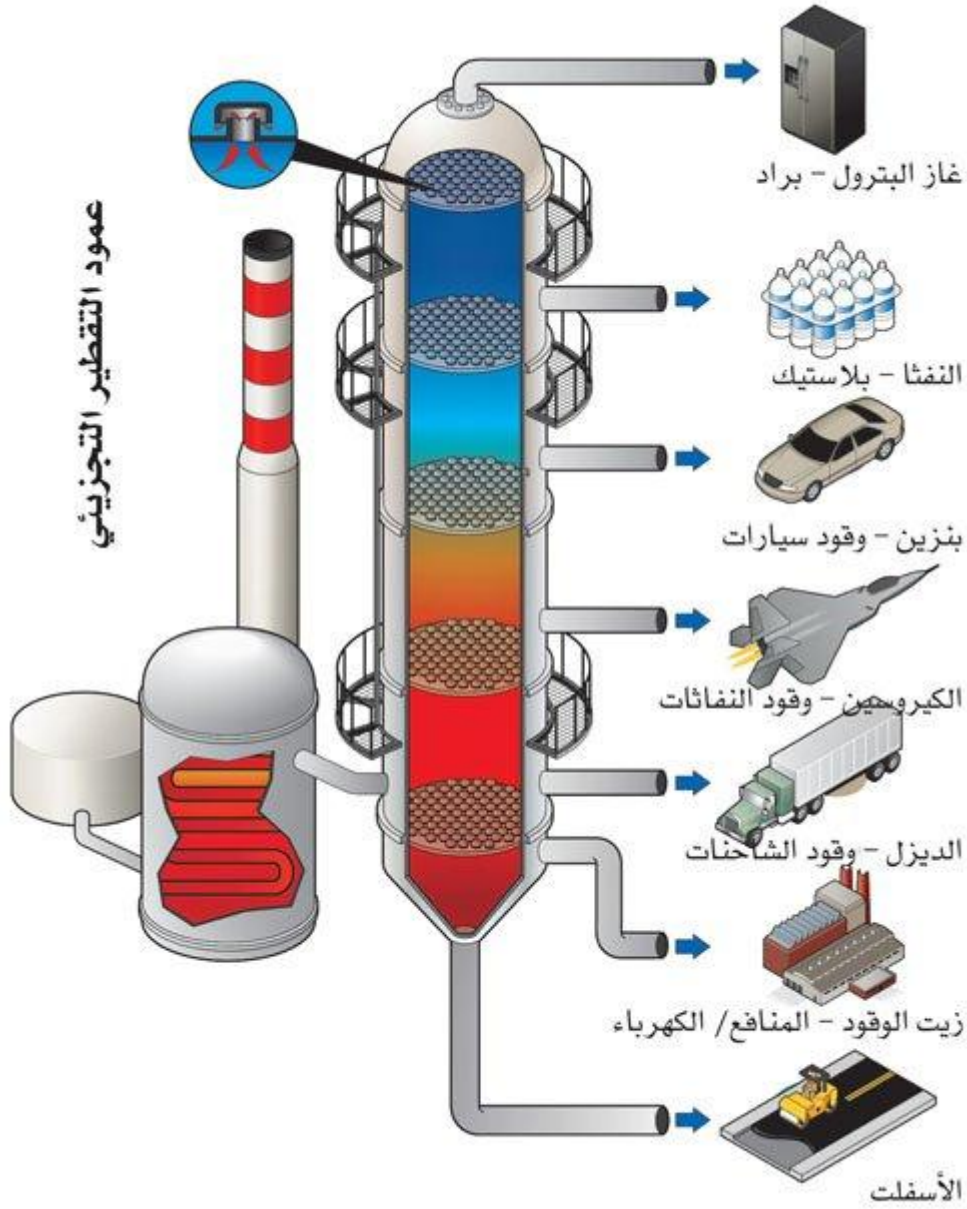
Petroleum (industrial chemistry)
Second Stage
By Dr.Raghad M. Altikrity

كالبازولين عن طريق عمليات بترولية معروفة مثل التكسير الحراري والتكسير الحفزي.

6- الزفت (Asphalt) وهي البقايا المتجمعة في قاع البرج تتألف من مركبات عضوية (هيدروكربونات وغيرها) ذات وزن جزيئي عالي ودرجات غليان مرتفعة جداً وتستخدم في طلاء الانشاءات الخرسانية وطلاء السفن وفي تزييت الطرق وتعييدها .



Petroleum (industrial chemistry)
Second Stage
By Dr.Raghad M. Altikrity



ثالثاً : تحسين المواصفات :

بعد الحصول على هذه المشتقات فإنه لا يتم تسويقها مباشرة لأنها في الحقيقة غير صالحة للاستخدام حتى الآن ، ولكي تكون صالحة للاستخدام لابد من

Petroleum (industrial chemistry)

Second Stage

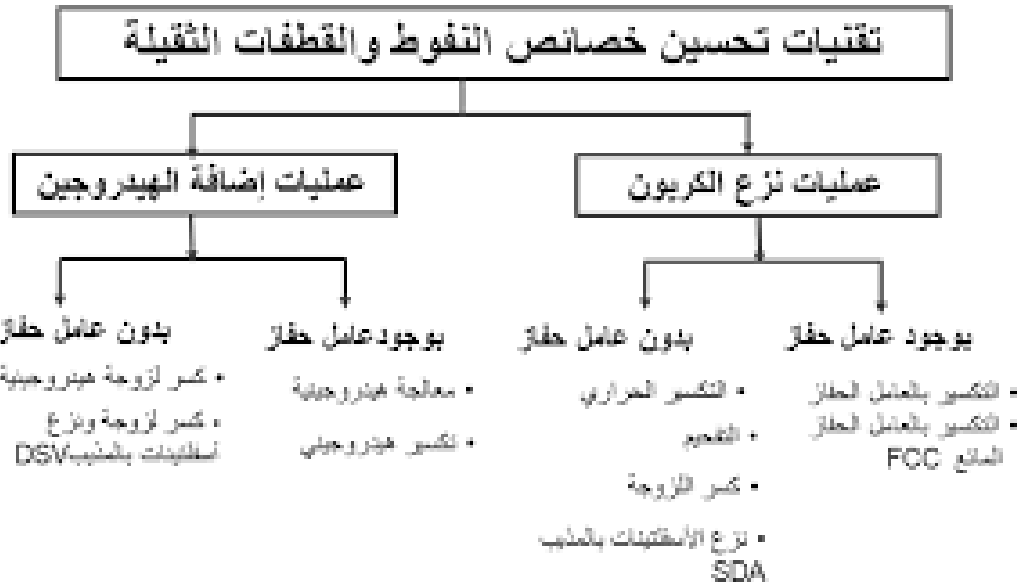
By Dr.Raghad M. Altikrity

إجراء بعض التحسينات عليها لتكون ملائمة للاستخدام المطلوب فلو أخذ على سبيل المثال الجازولين مباشرة من برج التقطير ووضع في سيارة فإن المحرك سوف يعمل مصحوباً بخبط شديد وضوضاء ، ولو استخدم الكيروسين مباشرة كوقود للطائرة لسقطت الطائرة لاحتواء الكيروسين غير المعالج على مواد شمعية تتجمد في أنابيب التوصيل بالطائرة عند درجات الحرارة المنخفضة في الأجواء المرتفعة.

إذاً فلا بد من القيام ببعض العمليات التي تجعل المشتق جاهزاً للاستخدام وهذا ما يعرف باسم (تحسين المواصفات) فالجازولين الناتج يتم له ما يعرف باسم رفع octane number (رقم الاوكتان) ليعمل محرك السيارة في هدوء وسلاسه حيث وجد أن بعض المركبات المكونة للنفط تحترق بطريقة تسبب خبط للمحرك فيتم إزالتها والبعض الآخر يحترق بهدوء ورتابة (مثل الاوكتان) فيتم إضافة المزيد منها ، كما لوحظ أنه إذا أضيفت بعض المركبات غير الموجودة في النفط أصلاً فإن رقم الاوكتان يرتفع كثيراً ويعطي (بنزين ممتاز) مثل رباعي ايثيل الرصاص وقد تم التوقف عن إضافة هذا المركب للجازولين نظراً للتلوث البيئي الكبير الذي يحدثه ممثلاً في أكاسيد الرصاص السامة الناتجة من عملية الاحتراق.

Petroleum (industrial chemistry)
Second Stage
By Dr.Raghad M. Altikrity

أما الكيروسين المستخدم في الطائرات كوقود فيتم له ما يعرف باسم عملية إزالة الشموع وهي المركبات ذات السلاسل الطويلة والتي يمكن أن تتجمد بسهولة داخل مواسير الطائرة الامر الذي يؤدي إلى سقوطها فيتم إزالة هذه المركبات لخفض درجة تجمد الوقود بحيث عندما تصعد الطائرة إلى طبقات الجو العليا فإن الوقود يقاوم عملية التجمد بسبب انخفاض درجة الحرارة. وهكذا بالنسبة لبقية المشتقات فيتم لها عملية تحسين مواصفات مناسبة للاستخدام الذي ستستخدم فيه .



التأثيرات البيئية (Environmental effects)

يعتبر النفط من أهم الملوثات البيئية سواءً في البرّ أو البحر ، ويصحب عملية استخراج النفط مخاطر تلوث في أغلب الأحيان ، وخاصةً عندما يستخرج من

Petroleum (industrial chemistry)

Second Stage

By Dr.Raghad M. Altikrity

قاع البحر ، حيث تتأثر الكائنات الحيّة التي تعيش في تلك المناطق بشكلٍ كبير، هذا بالإضافة إلى الحوادث التي تتعرّض لها ناقلات النفط العملاقة والتي ينجم عنها تعرّض مناطق واسعة للتلوث النفطي . ولا ننسى أيضاً التلوّث النفطي الناتج عن الحروب .



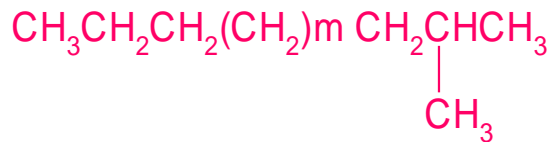
أنواع النفط (Classification)

يمكن تصنيف النفط حسب كثافته ، إلى نطف ثقيل (heavy) ونطف خفيف (light) ، وترجع خاصية اختلاف كثافة البترول إلى نسبة الهيدروكربونات الثقيلة فيه ، فكلما زادت هذه النسبة زادت كثافة النفط ، وفي الحقيقة فإنّ النفط الخفيف أكثر طلباً في السوق وأعلى سعراً وذلك بسبب امكانية الحصول منه على كميات كبيرة من المشتقات البترولية وبالذات الجازولين (gasoline) والذي يعتبر المشتقّ البترولي الأكثر طلباً في العالم . كما يمكن تصنيف البترول إلى بترول حلو (sweet نسبة كبريت sulfur منخفضة) ، وبترول حامض sour (نسبة كبريت عالية) ، وبالطبع فإنّ النفط الحلو أكثر طلباً في السوق العالمية. وقد يصنف البترول بالاعتماد على تركيبه الكيميائي وحسب مكوناته الهيدروكربونية الى:

1- بارافيني Paraffinic : : ويتكون هذا النوع من النفط من الهيدروكربونات البرافينية، وهو خالٍ أو يكاد يكون خالياً من المواد الإسفلتية، ويعطي هذا النوع من النفط كميات جيدة من الشمع البرافيني وزيت التزيت عالية الجودة.



Straight-chain paraffin



Branched-chain paraffin

C_1-C_4 (Gases), C_5-C_{15} (Liquids) and $C_{15}-C_{27}$ (Solids) •

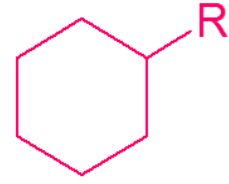
-2 نافتيني Naphthenic : ويتألف هذا النوع من النفط من النفثينات ومن نسبة عالية من المواد الاسفلتية، ويحتوي على كميات قليلة من شمع البارفين أو يكاد يخلو منها، ولإنتاج زيوت التزيت من هذا الخام لتكون بكفاءة الزيوت التي يتم إنتاجها من الخامات البرافينية الاصل، يستلزم إجراء معالجات كيميائية خاصة..



Cyclopentane



Cyclohexane



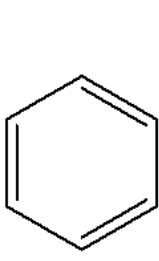
Alkylcyclohexane

-3 أروماتي أو أسفلاتي Aromatic or Asphaltic :

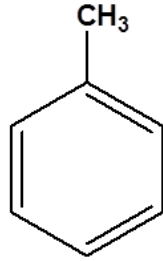
Petroleum (industrial chemistry)

Second Stage

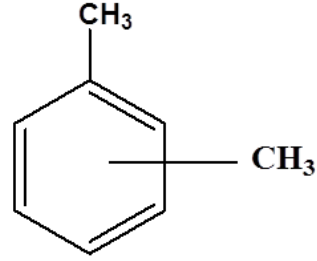
By Dr.Raghad M. Altikrity



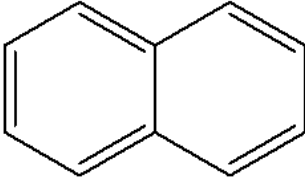
Benzene



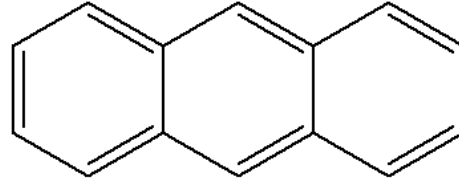
Toluene



Xylene



Naphthalene



Anthracene

أسعار النفط (Pricing)

البتروال هو أكثر السلع تداولاً في العالم ، وسعره يتفاوت حسب نوعيته ، فالبتروال الخفيف الحلو أعلى ثمناً في سوق النفط العالمية وتوجد أكبر أسواق النفط في العالم في لندن ونيويورك وسنغافورة ، كما أنّ مشتقات النفط كالبازولين وزيت التدفئة تتمتع بسوق رائجة هي الأخرى . ونظراً لوجود أنواع وأصناف مختلفة من البتروال فقد تمّ الاتفاق بين متداولو النفط على اختيار أنواع محدّدة تكون بمثابة

معيار للجودة وعلى أساسها يتم زيادة أو خفض قيمة السلع البتروالية . فعلى مستوى العالم أختير خام برنت في المملكة المتحدة ليكون مرجعاً عالمياً ، وفي

Petroleum (industrial chemistry)

Second Stage

By Dr.Raghad M. Altikrity

منطقة الخليج العربي ، يستخدم خام دبي كمعيار للتسعيرة ، وفي الولايات المتحدة خام وسط تكساس المتوسط.

وقد وضعت منظمة الدول المصدرة للنفط (أوبك) نظاماً مرجعياً خاصاً بها عُرف بسلة أوبك وهو عبارة عن متوسط سبعة خامات محددة من النفط ، وهي :

- 1- الخام العربي الخفيف السعودي
- 2- خام دبي الإماراتي
- 3- خام بوني الخفيف النيجيري
- 4- خام صحاري الجزائري
- 5- خام ميناس الإندونيسي
- 6- خام تيا خوانا الخفيف الفنزويلي
- 7- خام ايستموس المكسيكي.

يتراوح سعر النفط بشكل عام ما بين 22 و 28 دولارا للبرميل الواحد سابقاً ، وفي الحقيقة فإن أسعار النفط غير ثابتة فهي عرضة للتغير السريع نتيجة عوامل عديدة ، سياسية ، اقتصادية ، كوارث وحروب ، وهذا ما نشهده حالياً حيث وصل سعر النفط إلى 120 دولار للبرميل .

للاطلاع : أكبر الدول المنتجة للنفط (Top petroleum producing countries)

المملكة العربية السعودية (عضو اوبك)، الولايات المتحدة ، روسيا ، ايران
(عضو اوبك) ، المكسيك الصين ، نوروي ، كندا ، الإمارات العربية المتحدة
(عضو اوبك) ، فنزويلا (عضو اوبك) المملكة المتحدة ، الكويت (عضو
اوبك) ، نيجيريا (عضو اوبك) .

تقييم النفط الخام :

بسبب كون البترول مزيجاً من مركبات مختلفة في التركيب الكيميائي
فنتغير تبعاً لذلك صفاته الفيزيائية والتي تجري في المختبر وفق مواصفات
قياسية عالمية بالاعتماد على مراجع قياسية هي :

● ASTM الجمعية الامريكية لاختبار المواد

● IP معهد الطاقة البريطاني

ولغرض تقييمه يجب قياس صفة او مجموعة من هذه الصفات والتي تتضمن
الاتي:-

1- الكثافة : وهي كتلة وحدة الحجم في درجة حرارة معينه وتقاس
بالغرام لكل سم³.

2- الوزن النوعي : هو نسبة وزن حجم معين من المادة الى نفس الحجم من
الماء.

3- اللزوجة **viscosity**: وهي المقاومة اللتي تبديها طبقات السائل لغيرها
اثناء مرورها عبر انبوب شعري عند درجة حرارة وضغط معين.

- 4- اللزوجة الكينماتيكية (Kinematic viscosity) : وهي المقاومة التي يبديها السائل للانسياب تحت تأثير الجاذبية الارضية حيث تتناسب هذه اللزوجة مع الزمن الذي يستغرق انسياب حجم محدد من السائل.
- 5- درجة الوميض (Flash point): تمثل اوطاً درجة حرارية يحترق عندها بخار المشتق النفطي عند تعرضه الى لهب تمثل هذه الخاصية من الخصائص المهمة جداً من ناحية اختيار أنسب الظروف من حيث السلامة لخرن ونقل واستخدام المشتقات النفطية المختلفة.
- 6- درجة الحريقة (Fire point): يستخدم مع بعض المشتقات النفطية عدا الزيوت الوقودية وهي الدرجة التي تمثل اوطاً درجة حرارية يتبخّر عندها المشتق النفطي ليتجمع فوق سطح السائل كمزيج مع الهواء قابلاً للاشتعال بشكل مستمر عند اشعاله بمصدر خارجي.
- 7- درجة الحريق (Burning point) : وهو فحص خاص بوقود الكيروسين وهي الدرجة التي تمثل اوطاً درجة حرارية تستمر عندها الابخرة المتطايرة من المشتق النفطي والموجودة في وعاء مفتوح بالاحتراق عند اشعالها بمصدر للنار في موضع قريب من سطح السائل. ويستخدم هذا الفحص لمعرفة ظروف السلامة الخاصة بوقود الإضاءة.
- 8- التطايرية (Volatility): وهي قابلية الوقود على التبخر ويعتمد مدى التبخر لأي سائل على ضغطه البخاري.

● تحدد مواصفات الكازولين التطايرية حسب الظروف المناخية ، فيحتوي الكازولين المستخدم في الشتاء على نسبة عالية من المكونات الاكثر تطايراً بينما يحتوي الكازولين المنتج في فصل الصيف على كميات اكبر من المواد الاقل تطايراً، وذلك لتسهيل مهمة بدء التشغيل في المحركات في فصل الشتاء ومنع انسداد المجرى الوقودى بالبخر بسبب ظاهرة (تجلد المغذي). وكذلك يظهر اهمية التطايرية المسؤولة عن توقف المحرك في الظروف الحارة بسبب انسداد المجرى الوقودى بالبخر.

9- درجة الانلين (Aniline point) وهي أوطأ درجة حرارية يمتزج عندها حجان متساويان من المشتق النفطي والانلين ويستخدم هذا الفحص لمعرفة المحتوى الاروماتي في المشتق النفطي كالكيروسين والزيوت ويستفاد من هذه الخاصية العامة في حساب حرارة الاحتراق للوقود. تزداد درجة الانلين بانخفاض المحتوى الاروماتي للمشتق النفطي وزيادة المحتوى البرافيني. تستخدم درجة حرارة الانلين في التعبير عن المحتوى البرافيني والاروماتي لبعض مشتقات الوقود. وهذا يعرف (بمعامل الديزل).

10- محتوى الرماد (Ash content) وهي المخلفات غير المتطايرة الناتجة عن عملية حرق المشتقات النفطية حرقاً تاماً.

- 11- **التدامي (Bleeding)** وهي قابلية انفصال المكونات السائلة عن الصلبة للمشتق النفطي.
- 12- **العدد السيتاني (Cetane Index)** يستخدم للتعبير عن الجودة الاحتراقية لوقود الديزل ويمثل النسبة الحجمية للسيتان $C_{16}H_{34}$ التي يجب مزجها مع الفا مثيل نفتالين α -methyl naphthalene في وقود قياسي لتعطي الكفاءة الاشتعالية نفسها للوقود قيد الفحص.
- معامل السيتان** :- وهو المعامل الحسابي الذي بواسطته يمكن حساب العدد السيتاني من خصائص أخرى درجة الجاذبية ونقطة منتصف التقطير.
- 13- **درجة التغييم (cloud point)** وهي الدرجة الحرارية التي تتبلور عندها بعض المشتقات الشمعية والمكونات الصلبة للنفط للخام ومشتقاته وتنفصل عن المكونات السائلة عند تبريد المشتق بشكل مفاجيء
- 14- **قياس اللون** : يعتبر اللون خاصية فيزيائية مميزة للمشتقات النفطية المختلفة ويتم قياسه بمقارنته بالوان قياسية أو باستخدام مقياس اللون المعروف Saybolt chromometer
- 15- **فحص الدكتور** : يستخدم للتأكد من خلو المشتق النفطي من مركبات الكبريت كالمركبتانات.

16- **درجة التقطر:** وهي الدرجة الحرارية التي تتحول عندها الشحوم البترولية من مواد شبه صلبة الى سوائل لزجة.

17- **درجة الانتهاء ودرجة الجفاف (Dry point & end point):** حيث هي اعلى درجة حرارية يصلها المحرار في عملية التقطير وتقدر هذه الدرجة العديد من الخصائص الفيزيائية الأخرى مثل التطاير والضغط البخاري.

18- **حرارة الاحتراق: (Heat of combustion)** الحرارة الاجمالية الناتجة عن احتراق وحدة وزن من المشتق البترولي حرقاً تاماً.

19- **العدد الاكتاني (octane number)** تعبر هذه الخاصية عن جودة وقود الكازولين وخاصة مايعرف (بخاصية المضادة للقرقة (Anti knock) التي تحدث في المكائن المستخدمة لكازولين السيارات والطائرات.

20- **عدد الاختراق (Penetration number):** يعبر عن خاصية التماسك لدى بعض المشتقات النفطية مثل الشحوم النفطية والاسفلت والمواد القيرية الأخرى.

21- **درجة الانسكاب (Pour point)** تمثل أوطاً درجة حرارية يستمر عندها المشتق النفطي بالانسياب.

Petroleum (industrial chemistry)
Second Stage
By Dr.Raghad M. Altikrity

المشتقات التفتية الشائعة وفائدتها		
الفائدة	اسم المشتق	
لاجهزة وغايات معينة	الوقود الغازي	1.
تحضير غازات النفط المسالة ومنها اسطوانات الغاز التجارية	البروبان	2.
لتزيد قابلية التطاير للجازولين حيث تضاف بنسب معينة اليه في الاجواء الباردة وذلك ليساعد على اشتعال الوقود في المكائن في الظروف الباردة.	البيوتان	3.
من مكونات الكازولين الاساسية ويدخل في تحضير بنزين السيارات.	النفثا الخفيفة الكازولين (Light gasoline)	4.
مادة اساسية لتحضير الكازولين بعد اجراء عمليات تكرير عليها ويمكن استعمالها كوقود في الطائرات بعد مزجها بالنفثا الحقيقية	النفثا الثقيلة (Heavy naphtha)	5.

Petroleum (industrial chemistry)
Second Stage
By Dr.Raghad M. Altikrity

وقود اساسي للسيارات	الكازولين (Gasoline)	.6
وقود اساسي في استخدامات الحياة اليومية	الكيروسين (Kerosene)	.7
وقود للسيارات ومكائن الديزل	زيت الغاز الحقيقي (Light gas oil)	.8
مادة اولية لعملية التكسير بوجود العوامل المساعدة	زيت الغاز الفراغي (Distillate)	.9
وقود صناعي وتحضير اسفلت التبايط	المخلفات الثقيلة (Residue)	.10

من الجدول اعلاه نلاحظ ان بالامكان الحصول على مشتقات مختلفة تؤخذ من رأس العمود وانتهاءً بالمواد غير المتطايرة الثقيلة جداً.

حيث ان المواد الثقيلة تكون في قعر العمود وتسمى بالخام المخلص (Reduced crude) وتؤخذ هذه المواد وباستخدام بخار الماء يمكن الحصول على دهون الزيت وتجري العمليات تحت تأثير ضغط مقلل لمنع تكسر

Petroleum (industrial chemistry)
Second Stage
By Dr.Raghad M. Altikrity

الجزيئات حيث ان درجة الحرارة اكثر من 350 درجة مئوية تؤدي الى تكسر الاواصر في هذه المركبات.

أن تكرير النفط هو سلسلة من الخطوات المعقدة احياناً والتي بواسطتها يتحول النفط الخام الاصلي الى منتجات بمواصفات مرغوب بها وبمردود اقتصادي جيد. كذلك يجب ان تحتوي المستودعات لتخزين النفط على مولدات كهربائية حتى يكون العمل 24 ساعة كذلك يجب ان يحتوي المصفى على ورش لادامة على مدار اليوم والسنة.