

# البتروال والحضارة

بين الطبيعة والانسباط

طبيب اسكندر

ناشر القسم الثانوي بجامعة القاهرة الاميركية

البتروال كلمة لاتينية مركبة من كلمتين معناها زيت الصخر وسمي كذلك لانه سائل كالزيت ينبع من بين بعض الصخور . وهو وان كان معروفاً قبل مطلع التاريخ عند قدماء المصريين والصينيين واليابانيين وهنود امريكا الاصليين الا ان استخدامه في غايات تقنية راجع الى الصور الحديثة . فصناعة تكرير البتروال ظهرت في عالم الوجود اولاً في باكوسنة ١٨٢٥ أي منذ ١١٠ سنين وصناعة البتروال في الولايات المتحدة التي تقدر رؤوس اموالها بنحو ٩٠٠٠ مليون ريال ( اي نحو ٢٠٠٠ مليون جنيه ) بدأت سنة ١٨٥٩ اي منذ ٦٧ سنة لا غير . ثم ان زيت القطر المصري اكتشف سنة ١٨٨٦ ولم يبدأ العمل في استخراجها الا بعد عام سنة ١٩١٣

ومع حداثة هذه المادة في العالم الصناعي فقد نبوت مقاسماً سائياً قد لا ياربها فيه الا الحديد وأصبحت من الحاجات الضرورية التي لا غنى للانسان عنها والتي تزداد الحاجة اليها يوماً بعد يوم . وذلك لاستخدام مستخلصاتها في جميع الاجهزة الحديثة ولولاها لثقلت حركة السيارات والطائرات ووقف دولاب كثير من الآلات والقطارات والسفن التجارية والحربية . وبصرف النظر عن استخدامها في الوجود السابقة المدونة فقد وجد فيها الكيماويون أرضاً خصبة للبحوث العلمية ولتركيب مواد كثيرة نافعة كالكحولات ومشتقاتها والكاولتشوك الصناعي وغيرها من المواد التي تختلف في طبائها عن البتروال والتي نستخرجها من مصادر اخرى

( استكشاف مناطق البتروال وإستخراجها من الارض ) : ليس من السهل الاستدلال على مناطق البتروال لان دور تكوينه غير مفهوم وفيه مجال واسع لتضارب الآراء ثم لانه سائل لا يستقر في مكان تكوينه كالتفحم بل يميل إلى الهجرة . فيوجد أحياناً فوق طبقات جيولوجية حديثة وأحياناً فوق طبقات قديمة جداً . كذلك يوجد أحياناً في نلال تكسوها النباتات كما في بنسلفانيا بامريكا . وأحياناً في صحارى قاحلة كما في ساحات كاليفورنيا ومصر

ويصحب البترول غالباً ماء ملح وعازات قابلة للالتهاب تحت ضغط شديد وهما من أهم العوامل التي تساعد على صعود الزيت إلى سطح الأرض . وقد توجد إحدى هذه المواد الثلاث من دون الأخرى فقد يخرج ماء ملح فقط أو غاز فقط عند ما يتوقعون خروج الزيت لذلك يعاني رواد البترول مشقة عظيمة في سبيل كشف مناطق الزيت وحفر الآبار وتحطيم صخورها وإزالتها بالآلات البخارية ويتكفون نفقات طائلة . وبعد ذلك لا يعثرون على شيء من الزيت . فتلصق فيه أشبه شيء بالقامرة . فن مصر مثلاً حصلت جماعات مختلفة من الحكومة على ١٥٠ رخصة للبحث عن البترول في مناطق مختلفة وكان نصيبها من التاجح قليلاً بدليل ترك أصحاب الرخص في أغلب الحالات جهات امتيازهم . وقد قدرت الاموال التي صرفت في البحث عن زيت البترول بنير جدوى قبل الحرب بثلاثة أرباع المليون من الجنيهات . وقيمة هذا المبلغ في ذلك الوقت ثلاثة أو أربعة أمثال قيمتها في الوقت الحاضر

وعند ما يراد حفر آبار البترول يقام أولاً برج من الخشب منوع القاعدة يسمى Derrick وفي نظري أن أحسن ترجمة لها المشقة لأنها سميت باسم جلاد في أوائل القرن السابع عشر كان يسمى (Derrick) . يبلغ ارتفاع البرج ٧٠ قدماً ومساحة قاعدته ٢٠ قدماً مربعة ومساحة قته ٤ أقدام مربعة ثم يركبون على قته عجلة أو بكره يمر عليها حبل مربوط بمقاب من الفولاذ يختلف شكلها باختلاف نوع الصخر ثم يتصل طرفه الثاني بمحرك بخاري ترفع المثاقب وتخفضها في انبوبة حديدية متينة في الأرض . ثم ترفع المثاقب وتخفض مرات متتالية لتقيب الصخور كما يشاهد في بعض المرات وبعد ذلك تزال الصخور المقتة بمحضات خاصة . وتختلف أعماق الحفر في ساحات البترول المختلفة . ففي مصر يتفاوت العمق بين ٢٨٠٠ الى ٧٠٠٠ قدم وهم الآن يستخرجون هذا المعدن النفيس في أمريكا من أعماق تتوق ٤٠٠٠ قدم ويقال أن هناك بئراً في ساحات Athens من أعمال California تخرج زيتاً من عمق ٧٣٠٠ قدماً (١ ١/٢ ميل) وهي مسافة لا يستهان بها إذ كانت تحت الأرض وناهيك ما يكلف حفرها الناس من مال وتعب . وقد يزدهر العمل في بعض الساحات فيحفر فيها عدد كبير من الآبار وتظهر هذه الأبراج بشكل غريب يستوقف النظر

\*\*\*

وتكثر ساحات البترول في أمريكا وفي روسيا حول سواحل بحر قزوين وفي جاليسيا ورومانيا والحجر وبلاد النجم وال عراق وفي مصر حول سواحل البحر الأحمر في ساحات جسا والفرديفة . وقد حفرت في ساحه جسا ٢٢ بئراً نتج منها ست ونصف منها ثلاث . وأما ساحات الفرديفة فأنهم من ساحات جسا وأوسع لطاقاً وأكثر إنتاجاً فقد حفرت فيها ٤٦ بئراً حتى شهرا أكتوبر سنة ١٩٢٦ . ويبلغ مقدار ما تنتجه ساحات مصر ٦٥٠ طنناً في اليوم . ويقدر البترول المستخرج من

منطقة الفردقة بنحو ١٤ مليون من الاطنان في ١٣ طاماً. وفي منطقة حسا ١٨٢٠٠٠ طن واعظم مقدار من البترول استخرج في سنة واحدة هو ١٨٠٠٠٠ طن . والتزام استخراج الزيت في هاتين الساحتين مسمود للشركة المصرية الانجليزية لمناطق البترول وهي الشركة الوحيدة التي نجحت في اعمالها وامكها الاستفادة من استغلال المساحات المؤجرة لها . ولا تزال التجارب قائمة بقرب سواحل البحر الاحمر ومناطق سيناء . ولم تحقق نتائجها بعد . ويقرر الحثيون أن السواحل المصرية تحتوي كثيراً من آبار البترول النيرة . وقد بنت المساحة المخصصة لعمال البحث عن البترول في سنة ١٩٢٢ نحو ٦٦٠ كيلو متر مربعاً والمساحة المؤجرة لاستخراجه ١٤ كيلو متر مربعاً

( اقعجار ينابيع البترول ) أشرنا في كلامنا السابق الى ان الطبقات الارضية او مناطق البترول مشبعة بمزات مضغوطة وقد يحدث عند حفر بعض الصخور ان ينفجر ينبوع الزيت بقوة ضغط التار ويصعب منه الزيت بقوة عظيمة . فقد حدث مرة في سنة ١٨٨٢ أن اقعجر ينبوع بترول في مساحات باكو وفار منه الزيت والرمل بقوة هائلة وزثير مخيف سمع على بعد بضعة أميال من مكان البئر . وانفعل من جراء هذا الاقعجار سقف البرج وتصدمت جوانبه وكان ارتفاع التافورة الزيتية ٣٠٠ قدم ثم طغى الزيت على الارض المجاورة فحوطها بركاً وعطى الرمل المقذوف جميع الابنية والحوائط المجاورة . وقد قدر متوسط ما أخرجته هذا البركان الزيتي التار بليونين جالون من الزيت يومياً . وبدأ الاقعجار في أول سبتمبر وفي منتصف نوفمبر كان لا يزال متدفقاً بمعدل ٢٤٠ الف جالون في اليوم . ويقال ان هذه البئر كانت ملكاً لشركة أرونية صغيرة لم يكن لها ملك حول البئر لئلا يصارح لحفظ الزيت ولذلك طغى الزيت على الاملاك المجاورة ولم يستقد أصحاب البئر شيئاً

ولقد حدث شيء من هذا في مصر فقد اقعجر ينبوع بئر من آبار حسا سنة ١٩١٤ اخرج منها في اليوم الاول ٤٠٠ طن طفحت الى البحر الاحمر وطمت على ما جاورها من التلال وأودت قوتها بحياة عامل ولم يفلح أي سعي في التلب على تيارها الجارف

( البترول الحام ) سائل يشتمل منه الناظر يطفو فوق سطح الماء لا يصلح للاستهال في المصايح لتزوجته وقوته بمواد غريبة . ويستعمل أحياناً وقوداً في القاطرات والسنن وهو يختلف كثيراً من حيث خواصه الطبيعية والكبائية . فيها نجد بعض الزيوت ثقيلاً أسود اللون لزجاً إذا بعضها سائل خفيف ذو لون أصفر باهت ومحتوي على لسب مختلفة من البنزين والكروسين والمواد الثقيلة . وليس هذا الاختلاف قاصراً على الزيوت في بلاد مختلفة بل كثيراً ما يلاحظ في الزيوت المستخرجة من جهات متقاربة من بلد واحد بل وفي آبار تستد زيتها من نبع واحد . وقد يختلف نوع الزيت الذي يستخرج من بئر واحدة باختلاف العمق . اما زيت حسا فصفه جيد وثقله

التوعى خفيف . وهو يحتوي على ٢٠٪ من البنزين . ويعدل أجود أنواع البتروول في العالم .  
ومن آثار التردقة ما تنتج الآن زيتاً مختلف بعض الشيء عما كانت تنتجه من بضع سنين  
ومن الوجهة الكيميائية يعد البتروول مزيجاً من مركبات كيميائية عديدة كلها مركبة من عنصري  
الايدروجين والكربون واسمها في الكيمياء «ايدروكربونات» منها السائل ومنها الغاز ومنها الصلب  
ومنها المنسجم وغير المنسجم . ويحافظ هذه المركبات مقداراً قليلاً من مركبات الكبريت والازوت  
والاكسجين ويلوثه ماء وملح ومواد أرضية

تقسم أنواع البتروول الى ثلاثة أنواع رئيسية وهي :-

(١) بتروول قاعدته البرفين — وهو البتروول الذي يحتوي على قليل من الاسفلت وكثير من  
مركبات الكربون والايدروجين التابعة لسلسلة البارفين والتي قانونها الكيماوي  $C_n H_{2n+2}$   
والتي تكون المواد المعروفة بشمع البرافين والزيوت التي من هذا النوع آمن أنواع البتروول من وجوه كثيرة  
(٢) بتروول قاعدته Naphthene وهو الذي يترك بقية بقية من الاسفلت — الفار —  
وتلخ في هذه الزيوت الايدروجينات المركبة التابعة لسلسلة Naphthene التي قانونها الكيماوي  
 $C_n H_n$

(٣) بتروول قاعدته خليط من القاعدتين السابقتين

{ تقطير البتروول وتكريره } : قلنا ان البتروول الخام عند استخراجها من آبارها لا يصلح  
للاستعمال وهو في حالته الطبيعية بل لا بد من تمريره لسلسلة من عمليات التقطير والتكرير لكي  
يمكن تجزئته الى المواد البتروولية المعروفة مثل : البنزين والكيروسين وغيرها  
وتستعمل مصانع التكرير غالباً بالقرب من السواحل يبدأ عن ساحات الآبار . وينقل الزيت  
الخام بمضخات في انابيب ممتدة من فوهات الآبار الى خزانات قروية مخزانات اساسية ثم الى  
الخزان العام القريب من مصنع التكرير ويبلغ مجموع اطوال هذه الانابيب في بعض الجهات  
مئات الاميال . في ساحات مصر يبلغ طول الانابيب الممتدة ١٥٠ كيلومتراً . وفي الولايات  
المتحدة يبلغ مجموعها في جميع الساحات نحو ١٠٠٠٠٠ ميل يمر فيها بالضغط ١٠٠٠٠٠٠ برميل يومياً  
ويكرر البتروول غالباً بالتقطير الجزئي . في اسطوانات كبيرة من الحديد سعة الواحدة منها  
تفاوت بين ٥٠٠٠٠ الى ٦٠٠٠٠٠ جالون ثم يمر البخار الخارج في انابيب التكثيف المرصدة  
للماء البارد . وتستقبل السوائل التي تنفصل عند درجات الحرارة المختلفة في مستودعات منفصلة  
ثم تبقى اولاً بالحامض الكبريتيك ثم بالصودا الكاوية والماء

وهناك أسماء الاجزاء الرئيسية لتقطير البتروول في درجات الحرارة المختلفة

(١) بين درجتين ٤٠ م و ٧٠ م يخرج منه سائل شديد التطاير يسمى امير البتروول يستخدم

مخبراً في السليبات الجراحية وذلك بتبريد المطح المراد اجراء العملية الجراحية فيه

(٢) بين درجتي ٢٠ م و ٩٠ م يخرج الجازولين

» » م ٨٠ و ١٢٠ م يخرج البنزين

والجازولين والبنزين سائلان عندما اللون يستخدمان يعوداً لمحركات السيارات والطائرات ثم يستعملان في تنظيف الملابس وأذابة كثير من المواد التي لا تذوب في الماء كالمصنع والزيوت والكافور.

(٣) بين درجتي ١٢٠ م و ١٥٠ م يخرج سائل يسمى زيت النفط أو زيت التنظيف الذي يستعمل في التنظيف ثم يقوم مقام زيت التربنتينا في عمل الوريش

(٤) بين درجتي ١٥٠ م و ٣٠٠ م يجهز زيت الكيروسين وهو زيت الاحراق المعروف بالجاز وقائده مروفة للخماس والعالم

(٥) والاجزاء التي تجمبع فوق درجة ٣٠٠ م يحضر منها زيوت الوقود وزيوت التشحيم والغازولين (الذي يشتمل في حفظ الحديد من الصدأ وعمل المراسم الطبية) وشمع البرافين الذي يصنع منه بعض انواع الشمع العادي

(٦) ويتبقى بعد ذلك مادة غنية كالفار تستخدم في فرش الطرق وعمل الاسفلت

اما مصنع التقطير في السويس فيكتفي فقط بتحضير البنزين والكيروسين واما ما يتبقى بعد ذلك فيباع باسم المازوت او زيت الوقود ويبلغ مجموع ما تكررته الشركة في السويس ١٠٠٠ طن في اليوم نصفها ٥٠٠ طن من المازوت وربعها ٢٥٠ طناً من الكيروسين والربع الآخر ٢٥٠ طن من البنزين وفي الولايات المتحدة فهو ٢٦٧ مصنفاً تكرر البنزين تقطير يومياً نحو مليون برميل من البترول كان الكيروسين فيما مضى أهم مستخرجات البترول الكثرية الطلب وكانت الجهود تبذل للاكتثار منه. اما اليوم فقد اصبح البنزين او الجازولين مطلوباً أكثر منه لازدياد عدد السيارات لذلك دعت الحاجة الى الاكثار من إنتاجه وابتكار طرق لتحويل المواد البترولية الثقيلة الى بنزين. ونقد تحول الكيماويون الى هذه الناية وتمكنوا بعملية تسمى «تجزئة الزيت» Cracking of oil عن تحويل المواد البترولية الثقيلة الى مواد اخف. وتلخص عملية التجزئة هذه في رفع درجة الحرارة للنفاد التي تحت التكرير الى درجة اعلى من المطلوب عادة مع زيادة الضغط على السائل فينتج من ذلك حل جزئيات المواد الثقيلة الى غيرها اخف منها. ولقد افادت هذه العملية صناعة البترول فوائد اقتصادية عظيمة فيها الآن يحصلون على جازولين بمعدل ٣٣٪ من الزيت ويؤملون بعد عشر سنوات او نحو ذلك أن تزيد هذه النسبة حتى تصل الى ٢٥٪ بفضل ما يدخلونه على عملية التجزئة من ضروب التحسين والاقتان

(البترون والبحوث العملية الحديثة) ان ما يجعل للبترون مقاماً كيميائياً علياً هو أنه مزيج من عدد عظيم من الابدروكربونات منها الغازات الذائبة والسوائل الخفيفة والثقيلة والاجسام الصلبة — ومنتجات التقطير التي أشرنا إليها ما هي الا خامات مركب كل منها من مواد كثيرة تخرج بعضها بعض. فهو أشبه شيء بقطران الفحم الحجري من حيث كثرة ما فيه من المواد. ويؤمل العلماء أن اليوم الذي يصير فيه البترول كالقطران مصدراً لصناعات كيميائية بات قريباً لاهتمام الحكومات والافراد بتشجيع تجاربه العملية. فقد تبرع روكفلر الامريكى « وشركة اتجة الزيت العمومية » بنصف مليون ريال لترقية الابحاث العلمية العزفة المختصة بالبترون في امريكا. والفت جمعيات واقامت مؤتمرات خاصة لدرس هذا الموضوع من جميع الوجوه العلمية والجيولوجية والكيميائية — وتمكنوا من صناعة كثير من انواع الكحول من البترول ومن الكحوليات يستطيع الكيمائي تحضير عدد كبير من الحوامض والمركبات المختلفة. ثم من منتجات البترول توصلوا الى عمل مواد مازنة كالمطاط تستعمل بدل الكاوتشوك الطبيعي. ولقد أتبع لهم تحويل معظم البترول الى ابدروكربونات غير مشبعة وازضافة عناصر أخرى كالكلور والاكسجين إليها والحصول على كثير من المواد النافعة بعضها سرورف وبعضها لم يعرف من قبل.

وبالاختصار يتوقع العلماء مستقبلاً باهراً للبترون في ترقية الصناعات الكيميائية ونشر وسائل المدينة وانزال أثمان كثير من كاليات المعيشة وزيادة رفاهية الانسان. ولكي تدرك ما يرجى لهذه الابحاث العلمية ترجم لكم ما قاله في هذا الصدد للمستر Morris رئيس الجمعية الكيميائية الاميركية في أكتوبر سنة ١٩٢٦ في عبارة شهيرة لا تخلو من اللطيفة قال: —

« هل لي أن أطمع في نحو القارىء اذا سبغ فكري في بحر الخيال وأنا أتأمل في مستقبل البترول كمصدر للكاملات الحيوية

« ليتصور القارىء نفسه في عصر يوم عليل النسيم جيره صافي الاديم فقرأ رأيه على أن يخرج للفرحة في سيارة يجوب الخلوأ. فيخص متودع سيارته فاذبه غير معلوم وليس به الا القليل من السائل الذي يستمد منه الوقود ولكنه سيكني حتماً بفضل الضنط ونوع الوقود الذي يكني الجالون الواحد منه السير لاميال طويلة. ثم يرجع بصره ككرة الى الزيت الذي تشحم به أجزاء العربة فيجده واثقاً بالمرام على أنه لم يفتت الى تسيده منذ أشهر. ثم ينظر نظرة أخرى الى طلاء السيارة ولعنان أدهانها فلا خدش فيها فهي مرنة ومناسكة الى الحد المطلوب. والاصل في كل ما ذكر البترول. ثم ينظر الى اطارات العجلات وكيف ان مطاطها لا تظهر عليها آثار البلى والتقدم بالرغم من انها قطعت مسافات طويلة. الا أن أصلها البترول. ثم يكتئب يده على مقاعد العربة وقد ضمت من الجلد الصناعي فاذ هو مرن ناعم أملس قابل للثبي والطي مقاوم للحرارة

والشس وكثرة الاستعمال والاصل فيه البنزول . ثم يدير وجهه يمنة ويسرة وأمامه وإلى الوراء وينظر خلال منافذ العربة الشفافة وموانع الهواء التي محلت بكل ميزان الزجاج ويرتد عليه في أنها لا تتشقق ولا تكسر . والاصل فيها البنزول . ثم ينظر في اللوحة المركبة عليها آلات التسجيل وكيف إن مرآها أشبه شيء بمصقول الالبوس . والاصل فيها البنزول

«وهو قد رأى شخصاً على أجزاء سياوته فكشطه يده فعلق بها وأراد أن يزول اللوحة عنها فلا خير له من ذلك الصابون النجيب الذي يحضر من البنزول

» وبعد بمطلي سيارته ويأتي عصا التسيار إلى وأد كعرج اللوى فيرى النسمة وهم يجهدون في توسيعه وفي حاجة إلى مفرقات يقتلعون بها طأي الصخور . فلا يسفهم الاستخراجات البنزول «ثم أذهو في طريقه يرى مصنفاً قائماً به معدات تحضير النوشادر الضرورية لتسييد الارض

والهداد قوام خصها والايديوجين اللازم لتلك الصناعة الحيوية . الاصل فيه البنزول

«وإذا طالت به التزهة واحس بوعاء السير وشعر بالحاجة إلى مرطب فيقف عند مخزن ادوية او صطار فيطلب شرباً منشفاً فيه طعم النافكة ونكهة ألد الثمار فيعطى شرباً مزاجه بقرول .

واخيراً يسترسن في المنشآت فيطلب مثولجاً به تشدة يجدها للذيفة حلوة ناعمة لسماه أصلها البنزول

«ثم يفكر قليلاً كما يفكر الكيماوي فيما كشف ار ركب حديثاً من العقاقير التي يحسن ان يلجأ إليها كل من كان مستقبلاً لازمة مجهدة لجسمه او عقله او من كان متعباً من ارق فبات ليله سهداً واضح

في أشد الحاجة إلى منوم او من تملكه داء السكر—وقانا الله شره—فاحتاج إلى دواء يصد به حمة ذلك الداء . او رام مطهراً خفيفاً يناسب المطالب المنزلية— او احب ان يزول بقعة دهنية

من نسج دقيق رقيق لا يحتمل شديد الفلك والتنظيف او رغب في ملين داخلي . او بالاجمال طلب المونة من وجوهها الكثيرة التي يلجأ فيها في عصرنا الراقي المتسدين إلى مخزن الادوية .

فانه مهما توجه او دار واقع لا عمالة على ما الاصل فيه البنزول

«حتى اذا ما قضى لباته عاد فوثب في سيارته الجميلة فوطئت قدماء ما قد غطى به ارضها من مادة متينة تقاوم وطأ الاقدام مهما اشتد رأى البنزول مبعث تلك المتانة

» وبعد كل ذلك يرى الوقت قد حان إلى تناول لفافة من التبغ (الدخان) يستطيب طعمها لأن تبها قد احتوى القدر المناسب من الرطوبة بفضل ما اودع منه من مادة تنصص ما يحتاج إليه التبغ من الماء بالقدر المعلوم واصل تلك المادة البنزول . ثم قد يمر بمسشفى فيدور بخلفة ما هناك من مخدرات يستعين بها الاطباء في عملياتهم فلا تترك في المرضى الآثار الويصة التي يتركها الكلوروفورم

او الاثير ، الاصل فيها البنزول

«وقد يمضي اليوم كله على ما قد كنا وانت بمحاصرته من جميع جهاتك كما رأيت صاحبنا البنزول»

( اصل البترو ) : يهتم الكيماوي كثيراً بالبحث عن أصل المواد ونشؤها وكيفية تكوينها في الطبيعة وفي هذا البحث فرائد جمعة من الوجيهين العلمية والصناعية لانه يبرالطريق امام المشتغلين بالعلوم ويساعد على كشف معادير جديدة وطرق نافعة في الحياة العملية . فالنجم الحجري الذي نستخرج منه كل عام نحو ١.٥٠٠ مليون طن أصله نباتات كانت تعيش في الازمنة الجيولوجية القديمة . ثم سقطت وراكت عليها طبقات أرضية وتمرضت لضغط وحرارة عظيمين مدة آلاف من السنين فحصل فيها تحلل كيميائي انتهى بها الى المادة المعروفة بالنجم الحجري . وجميع العلماء تقريباً يجمعون على هذا الرأي

أما البترو الذي نستخرج منه سنوياً نحو ٧٢ مليون طن فلا اجماع على أصله ونشوءه فقد اختلفت في تعيين تكوينه الآراء . فمن العلماء من يقول إن أصل البترو مواد معدنية ومن قائل أن أصله مواد عضوية

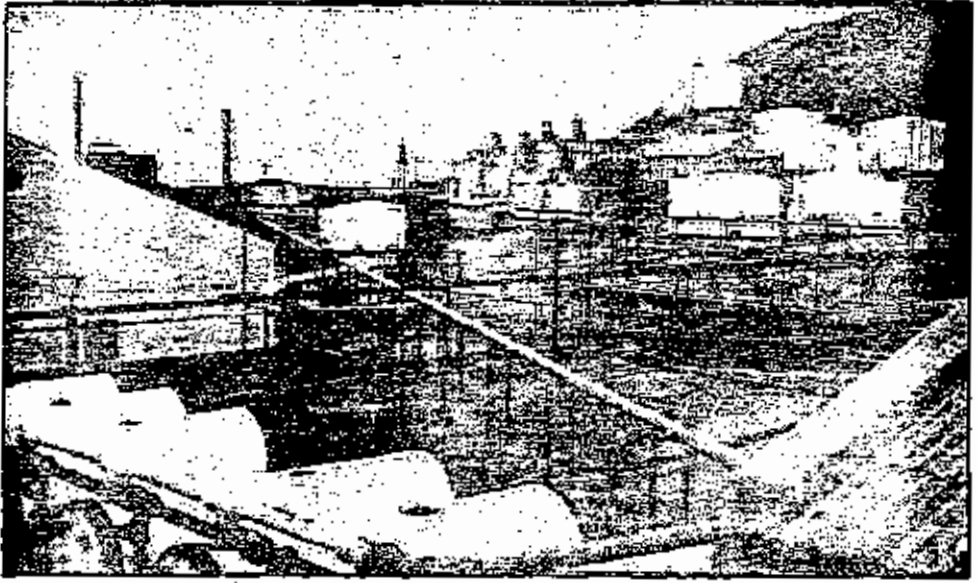
فيقول بعض أنصار المذهب الاول ان أصل زيت البترو وجود مركبات الكربون والفلزات — كربورات الفلزات — مثل كربور الحديد والتنجزير في بطن الارض على درجة عالية من الحرارة ثم حدث ان طرأت على القشرة الارضية في بعض الجهات تغيرات سببها تقلصها فقترب الماء الى هذه المركبات السابقة وتفاعلت معها تفاعلاً كيميائياً وتبجت كربورات الايدروجين التي تكافقت واحتلظ بعضها ببعضها منتجة البترو . ومن أنصار هذا المذهب مندليف العالم الروسي واضع الترتيب الدوري للعناصر . ووجهه في ذلك وجود الزيت في بعض طبقات أرضية تابعة لصور يتعدر علينا فرض مجمع مواد عضوية فيها تكفي لتكوين زيت البترو

وهناك رأي آخر لعالم كيميائي مشهور وهو المسيو Sabatier صاحب طريقة تصلب الزيوت بالايدروجين الذي قال من اجلها جائزة نوبل المشهورة . يفرض هذا العالم وجود فلزات قلوية كالصوديوم والبوتاسيوم ثم كربورات هذا الفلزات في بطن الارض ولما تسرب الماء الى هذه الفلزات وكربوراتها تفاعلت معه واتبجت الاولى ايدروجين . والثانية استلين احتلظا أحدهما بالآخر وبمساعدة بعض فلزات اخرى مثل النيكل والحكوبلت والحديد الموجودة طبعا في باطن الارض امعد الايدروجين والاستلين اتحاداً كيميائياً وكوّنوا البترو الذي هو مخلوط من الايدروجينات الكبيرة

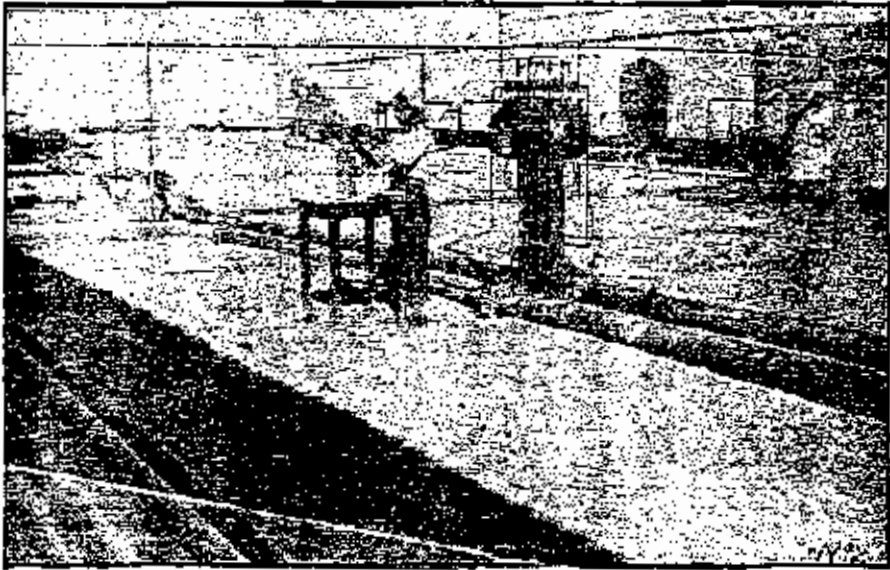
هذا وانصار المذهب العضوي يقولون ان أصل البترو من مواد حيوانية ونباتية تجمعت في الازمنة الجيولوجية النابرة ثم تفتت ومحللت وحصل فيها ما حصل للنبات عند تكوين الفحم الحجري وحدث بعد ذلك ان ارتفعت درجة الحرارة فخرج من هذه المواد البترو والفلزات المختلطة به . والذي يميز رأيه هذا عنكمم اجيراً من عمل سائل كالبترو الحام من فصل الحرارة







منظر عام لاجهزة فصل امياه عن البترول في النردقة وفيها يستعمل  
التيار الكهربائي العالي الضغط



شاب مصري في النردقة يقيس الكثافة النوعية لتماز الذي يستخرج الجازولين منه  
ويستعمل بعد ذلك وتوداً

في الفحم الحجري . ومن أحدث الآراء في نشوء البترول الرأي الآتي : —

عند درس فعل اشعة الراديوم الكيماوي وجدوا أن الاشعة الفا تحول غاز البرك ( الميثان )

الى مخلوط من المركبات يشبه البترول الخام . فهذا حداً بالبعض الى الظن ان أصل البترول مواد

عضوية تحولت اولاً الى غاز البرك ثم تحول هذا المركب الى البترول بفضل الاشعة الفا المنطلقة

من المواد المشعة في الصخور، والذي يبرز هذا الرأي وجود الهليوم في كثير من الصخور

(البترول كصدر من مصادر القوة) : ان مكانة البترول في الوقت الحاضر تكاد تنحصر في

توليد القوة والطاقة عند استخدامه كوقود مائي . فان ٢٢ ٪ من القوة التي يسخرها العالم

التمدين مشتق من البترول و ١٧ ٪ منها مشتق من الفحم الحجري وأكثر ما تستخدم المواد

البترولية في تسيير حركة النقل بالسيارات والسفن والطائرات . واقل واحدة منها تستنفد مقادير هائلة منه

خذ السيارات مثلاً التي تسيير بالبنزين . فقد دل الاحصاء الحديث ان عدد السيارات في العالم

في اول يناير سنة ١٩٢٦ يعادل ٢٤٥٨٩٢٤٩ منها ١٩٩٥٤٣٤٧ في الولايات المتحدة فقط أي

٨٠ ٪ من سيارات العالم ويلها بريطانيا العظمى ٨١٥٩٥٧ ثم فرنسا ٧٣٥٠٠٠ ثم كندا

٧١٥٩٦٢ ثم ألمانيا ٣٢٣٠٠٠

ونسبة الاشخاص لسيارة الواحدة في الممالك الكثيرة لسيارات كالآتي : —

الولايات المتحدة	٦	فرنسا	٥٣
كندا	١٣	بريطانيا	٥٥
نيوزيلاند	١٤	ألمانيا	١٥٠
أستراليا	٢٠	مصر	٨٥٠

وهذه النسبة ستقص طبعاً عبر الايام أي أن عدد السيارات سيزيد بتقدم الحضارة ويقول

الثقة ان عدد السيارات في سنة ١٩٥٠ سيصير ٤٥٠ مليوناً أي بزيادة ٥٠ ٪ لكل ٥ سنوات

وهذا يتطلب ١٩٣٣ مليون جالون من الجازولين

ويقدر ما استنفد من الجازولين (البنزين) سنة ١٩٢٥ (٩١٦٥ مليون جالون)

والسؤال الطبيعي الذي يدور في خلد كثير من الناس والذي يهيم الكثير من الدول هو :

هل يوجد في الارض مقادير من الوقود تكفي حاجات العالم المتزايدة ؟ . يتفق كثير من

العلماء على أن مقادير الفحم الموجودة تكفي الوفراً عديدة من السنين . اما موقفهم آراء البترول فيختلف

عن موقفهم آراء زميله الفحم اختلافاً عظيماً . من السهل على العلماء الطبيعيين تعيين مناطق الفحم

ومحديدها وتقدير سمكها ومعرفة مقدار ما فيها كما أنه لا خوف على الفحم اذا ترك مكانه حاجة

المستقبل بخلاف ذلك البترول فكما ذكرنا أنه من الصعب الشعور عليه ومحيطه مناطقه ومعرفة

مقداره . ثم اذا عثرنا عليه في منطقة ما لا يمكن تركه لحاجة المستقبل لأنه بطبعه نزاع الى الهجرة فربما يهرب ولا لضر عليه ويتكهن البعض أن سوارد البترول ستضرب بعد مدة مختلف من عشر سنوات الى ٢٥ سنة وهذا لا شك أجل قصير لئلا من أفيد المواد اللازمة للحضارة . لذلك يتحتم بذل الجهود من الآن للاستعاضة عنه بمصادر أخرى ضائعة والآ شلت يوماً ما حركة النقل من حراء قبة البترين وزيت الوتود اللازمة لمجركات السيارات والسفن والطائرات هذه أكبر مشكلة اقتصادية يواجهها العلماء الكيماويون محاولين حلها فترى بعضهم يبحث هل يمكن اختراع وتود سائل من خامات نباتية لتحل محل البترول — واول ما انحجبت النظر هو الألب الى الكحول والزيت النباتية — وقد ثبت بعد البحث والتحري أن الكحول يصلح للاستعمال بعد خلطه ببعض السوائل كالبترو أو البترين نفسه إلا أنهم لم يصلوا الى طريقة اقتصادية بحارتي الزيت البترولية والامل قوي في الوصول الى حل مرضي . وان مصر لتتط غابة الاختباط اذا انحجبت هذه الطريقة لان خامات الكحول متوافرة في بلادنا الزراعية بمقادير وافرة في قصب السكر وغيره

هناك مصدر آخر لاستحضار البترول يمكن ان ينجأ اليه عند الحاجة هو الطلقة الزيتية وهو نوع من الطبقات الارضية ، بتقطيرها كما نستقطر الفحم يحصل على سائل هو نوع من البترول هذا وقد ولي بعض الكيمايين وجوههم شطر الفحم الحجري لتحويل هذا الوقود الصلب المتوافر الى وقود سائل يسد سد البترول . وليست هذه أول مرة انحجبت فيها المظار الكيماويين الى تحويل الوقود من حالة الى حالة . فقد حولوا قبلاً الفحم الى وقود غازي وهو غاز الفحم المستعمل في كثير من المدن للاضاءة والتسخين . والآن تتطلب الحضارة منهم تحويل الفحم الحجري الى سائل يقوم مقام البترول وزيت الوقود المعرضة للتخاد وقد اهدى الكيماويون في اوربا وامريكا الى اربعة طرق مختلفة لتحويل الفحم الى بترول وستكلم على اثنين منها لتضييق الوقت

ولقد قدر الخيرو من اهل العلم أن طبقات الطلقة الزيتية تماثل ٣٩٤ مليون طن في الولايات المتحدة واذا استخرج ما فيها اتجت ١٣٥ مليون برميلاً من زيت الطلقة على معدل جالون لكل طن إلا أنها تكلف كثيراً

\*\*\*

( طريقة برجيوس Bergius Process ) وجد برجيوس الالماني ان نسبة الكربون (ك)

الى الايدروجين (يد) في الفحم = ١ : ٢٨ ونسبة ك : يد في الزيت البترولي = ١ : ٨

لتحويل الفحم الى زيت يجب زيادة الايدروجين

وتلخص هذه العملية في أن يسحق القمح سحقاً تاماً جداً ويوضع في زيت ما ثم يعالج بمد تلك بنار الايدروجين المضغوط في درجة ٤٥٠ م من الحرارة فيتحول جل القمح الى زيت . هذه الطريقة تمكن برجيوس من تحويل جميع انواع القمح الى زيت وأقام لذلك مصنفاً في ألمانيا والزيت المحضر بهذه الطريقة يحتوي على : —

٣٠٪ من الجازولين لتسيير السيارات

٣٠٪ من المازوت لتحريك ماكينات ديزل

ويقول برجيوس ان ما ينتجه هذان الصنفان سيكون مايون برميل سنوياً من منتجات البرون المختلفة و ٣٠٪ من الزيوت الثقيلة المشتملة في التسخين ولتشحيم الآلات والتي يمكن بعملية التجزئة التي ذكرناها من تحويل معظمها الى جازولين.

وهذه العملية لم تثبت بعد على اسس تجارية رابحة ولكنها تقدم بخطى واسعة نحو هذه الغاية . ويقال ان هذا العالم الألماني ظلّ سنين طويلة يبحث ويجرب حتى توصل الى هذه الطريقة تشد ازره شركة كبيرة يبلغ ما أوقفته على انعامه وإجائه ١٦ مليون من الجنيهات ولا تستظن ذلك على الامة الألمانية فقد سبق وساعدت إحدى الشركات الألمانية Bayer الكيمائي بلجيكي جنبه حتى كشف طريقة عمل النية الصناعية وأخيراً تكلفت اعمالها بالنجاح واحكرت هذه الصناعة وجنت منها الملايين الجديدة من الجنيهات

\*\*\*

طريقة فيشر (Fischer's Process) : — هذه طريقة أخرى ألمانية اخترعها عالم ألماني يدعى Franz Fischer وهي تختلف في طبيعتها عن السابقة وأن أحدثت منها في الغاية ألا وهي تحويل القمح الى برون — وتلخص هذه الطريقة في تحويل القمح الحجري أولاً الى غاز مائي يتسخنه وامرار بخار الماء عليه ثم تحويل الغاز المائي الى برون بامراره على اكاسيد بعض انظرات كالسكوبلت والحديد والكروم التي تعمل عمل العوامل الوسيطة فتساعد على تحويل الغاز الى برون من غير ان يصيبها تسيير كيميائي

هذه العملية كباقيها يمكن تحويل القمح الى زيوت وقود إلا انها تكلف كثيراً هذا ولا ينكر أحد أهمية تحويل القمح الى زيت بطريقة اقتصادية ناجحة من الوجهتين الاقتصادية والسياسية . فقد قيل حقاً ان البرون هو النقطة الحساسة في السياسة الدولية في الوقت الحاضر ومستقبل السلام معقود على حل هذه العقدة . وإذا كانت الحال كذلك كان تحويل القمح الى زيت بالطرق الكيميائية أفيد للعالم من مؤتمرات السلام ومؤتمرات زرع السلاح والمعاهدات الدولية التي تنتهي في آخر الامر الى احاديث خرافية أو قصاصات ورق