

### الصخور المصدرية Source Rocks :

هي الصخور التي تحوي على نسبة جيدة من المواد العضوية الرسوبية التي نضجت وولدت هيدروكربون (غاز + نפט) والتي يمكن التحقق من وجودها في الخزانات النفطية ، او هي الصخور الحاوية على مواد غير ناضجة إذا نضجت تولد هيدروكربون وتسمى المحتملة . اذا لم توجد صخور مصدرية مع وجود طية محدبة لا تكون الأخيرة مفيدة في وجود النفط .

### تقسم الصخور المصدرية الى :

(١) صخور مصدرية محتملة بعد نضوج المواد المحتملة ممكن ان تولد هيدروكربون عضوي .

(٢) صخور مصدرية ناضجة تعرضت لحرارة وولدت مواد هيدروكربونية عضوية .

- توجد عدة نظريات لأصل النفط لكن النظرية العضوية هي النظرية النهائية لأصل النفط . المواد العضوية المولدة للهيدروكربونات أصلها يعود الى النباتات والبكتريا والطحالب والفطريات (zooplankton) والبقايا الحيوانية الميتة . هذه الكائنات بما تحتويه من مواد عضوية بعد موتها وتحللها تحت تأثير الحرارة تولد مواد هيدروكربونية (غازية + نفطية) .

دورة الكربون في الطبيعة لها علاقة مهمة في تكوين المواد العضوية لأنها تمثل الخطوات الأولى حيث تبني النباتات نفسها وتتغذى عليها الحيوانات التي بعد موتها وتحللها تحت تأثير الحرارة تتولد المواد الهيدروكربونية وبالتالي يتولد النفط .

### علاقة المادة العضوية مع معدل الترسيب في البيئة الرسوبية :

البيئات الأوكسجينية يكون فيها تركيز  $O_2$  عالي والعلاقة بين معدل الترسيب ومعدل حفظ المادة العضوية علاقة طردية . وتتكون في البيئات الساحلية التي تحتوي نباتات واحياء مثل ( الطحالب والاسماك وغيرها ) . وهذه الحالة تكون غير مشبعة لأن المادة العضوية في البيئة المؤكسدة مؤهلة للأكسدة وفقدان المادة العضوية ، هذا يحدث في الترسيب البطيء .

أما في البيئات الإختزالية اذا أصبح معدل الترسيب عالي مع وجود بكتريا تؤدي الى عملية تخفيف للمواد العضوية برغم انه كلما كانت سرعة الترسيب عالية وتغطية المادة العضوية وهروبها من التحلل والأكسدة.

\*إقتراح العلماء إن نسبة سرعة الترسيب هي (10-100mm / 1000year) في البيئات غير المؤكسدة تكون جيدة لحفظ المادة العضوية من التأكسد وعوامل البيئة الأخرى .

## Organic Geochemistry

\*كمية ونوعية المادة العضوية في الترسبات يجب أن نهتم بها لأن لها دور مهم في تحديد :

١-نوعية الهيدروكربون

٢- كمية الهيدروكربون

٣- زمن تولد الهيدروكربون

٤- كيفية تحلل الهيدروكربون

(١) نوعية المادة العضوية :

إذا كان الترسيب في مناطق بعيدة عن الساحل وعميقة والبيئة إختزالية والمادة العضوية إستطاعت الهروب من الأوكسدة فإن المادة المترسبة العضوية تعود للبكتريا بأنواعها التي تنتج المادة العضوية تسمى (Cynolatria) أو إذا وجد لدينا ( Sulfer Reducer Bacteria ) ومن ال (Zooplankton) وال (Algae) و (Fungi) .

(٢) كمية المادة العضوية :

تكون كمية المادة العضوية في المناطق البعيدة عن الساحل والعميقة والبيئات الأختزالية كبيرة وتقل كمية المادة العضوية القارية ( البقايا النباتية ) في مثل هذه البيئات وهذه النواع المختلفة من البقايا العضوية إذا وجدت تولد هيدروكربونات سائلة بالدرجة الأولى وليس غاز .

(٣) زمن تولد الهيدروكربون :

المواد السابقة الذكر كونها تحوي نسبة من (H) واللييدات وال (H<sub>2</sub>) في البروتين الموجود سوف تنتضج أسرع من بقية البقايا العضوية وتحديداً المواد القارية (Phytoplankton) فيما لو إن المواد العضوية من أصل قاري .

**مقياس النضوج (Ro%) Reflection Speed :**

مقياس النضوج للمواد العضوية القادمة من البقايا القارية (بقايا النباتات) يكون أكبر من مقياس النضوج للمادة العضوية القادمة من بقايا بحرية ( الطحالب والبكتريا والفطريات) . ووجد في أحواض رسوبية في مناطق مختلفة من العالم طبقات صخرية حاوية ولا زالت على مواد عضوية ، ووجد أنها ولدت هيدروكربونات في أحد الأحواض ولم تولد هيدروكربونات في حوض آخر مع العلم إن كلا الحوصين تعرض لنفس درجة الحرارة وتأكدت من خلال قياس (Ro%) فيكون العامل المؤثر هو نوعية المادة العضوية في الحوض الأول بحرية والثاني قارية .

### الكيروجين :Kerogen

هو مادة عضوية ذات وزن جزيئي كبير لا تذوب في الحوامض غير المؤكسدة (لا تحوي على الأوكسجين ) مثل ( HCl , Hf ) وهذه المادة تعتبر الأصل للهيدروكربون بعد تعرضها للحرارة ومن ثم نضوجها حسب تركيبها الكيميائي القادم من أصلها ( أما من البكتريا والطحالب أو من البقايا النباتية القارية ) ويؤلف الكيروجين 95% من المادة العضوية . يمكن تقسيم الكيروجين الى أنواع ( Type I , Type II , Type III ) بالاعتماد على طبيعة الأصل ويعود هذا لطبيعة المحتوى من (  $H_2$  ,  $O_2$  , C ) التي تعاني من التغيرات أثناء تأثير الحرارة مع الزمن عليها فضلاً عن المركبات او نوعية الهيدروكربون التي يمكن أن نحصل عليها .

**Type I**: هذا النوع يتميز بإحتوائه على نسبة عالية من الهيدروجين ونسبة (H/C) تتراوح بين (1.6-1.8) وهي نسبة جداً عالية ونسبة (O/C) واطئة جداً وذلك لأنها تتكون من اللبيدات (Lipide) التي تعود بالأصل للطحالب المائية التي ترسبت في بيئات المياه العذبة وغير المؤكسدة حيث الأجواء الممطرة وقلة التبخر .

يمتاز هذا النوع من الكيروجين حيث يتولد نوع من الهيدروكربونات السائلة ذات السلاسل المشبعة (Aliphatic chain) ويستخرج منه البنزين النقي المستخدم في السيارات والطائرات .

**Type II**: هذا النوع يكون عكس النوع الأول حيث تقل فيه نسبة الهيدروجين (H) وتزداد نسبة الكربون (C) وذلك لأنها يعود أصلها لـ (Zooplanktone) وهي مجموعة كبيرة أشهرها الداينوفلاجليت والأكريتارك وتكون نسبة (H/C) أقل من (1.5) ، أما الهيدروكربونات التي تنتجها تكون غنية بالمركبات الأروماتية (الحلقات السداسية) والنفثيلات (بيئة بحرية) .

هذا النوع مهم وأجريت عليه العديد من الدراسات الواسعة والسبب انه يكون مصدر رئيسي للحقول النفطية في معظم بلدان العالم لذلك تم الأهتمام به كثيراً وفي مراحل التطويرية الأعلى رتبة يمكن ان ينتج هيدروكربونات غازية بالإضافة الى السائلة (Liquid + Gas) .

**Type III**: هذا النوع تزداد فيه نسبة الكربون على حساب نسبة الهيدروجين أكثر من النوع الثاني Type II حيث تكون (H/C) قليلة بينما (O/C) تكون اكبر لان أصله يعود للنباتات القارية المترسبة في بيئة قارية ساحلية .

## Organic Geochemistry

### المراحل التطويرية للـ Kerogen:

يعرف انه المسار التطويري والتغير للكبروجين حسب محتواه من (H , C , O) لنفس النوع من المادة العضوية وتوجد ثلاث مراحل أساسية تمثل المراحل التطويرية للكبروجين :

#### ١) مرحلة التحلل Diagenesis :

في هذه المرحلة تكون الحرارة أقل من 50° وتحدث تغيرات كيميائية وفيزيائية في النسبة (H/C) و(O/C) حيث يكون التغير بنسبة (O/C) اكبر بكثير بالمقارنة مع نسبة (H/C) ويتحرر غاز O<sub>2</sub> وكمية من الماء فضلاً عن غاز الميثان وكبريتيد الهيدروجين وغاز الميثان المتولد يسمى غاز الميثان البايوكيميائي.

#### ٢) مرحلة التكون Ctagenesis :

هي المرحلة الثانية من مراحل تطور الكبروجين حيث يظهر نقصان في نسبة (H/C) بصورة كبيرة وواضحة مع ثبات التغير الحاصل في نسبة (O/C) بفعل التأثير الحراري وتعتبر هذه المرحلة هي المرحلة الرئيسية في توليد الهيدروكربونات السائلة .

#### ٣) مرحلة التولد الإنحرافي Metagenesis :

في هذه المرحلة تكون التغيرات الحاصلة في نسبة كل من (H/C , O/C) تعتبر بسيطة جداً مقارنة مع المرحلة الثانية وتعتبر هذه المرحلة هي مرحلة تكون الهيدروكربونات الغازية .