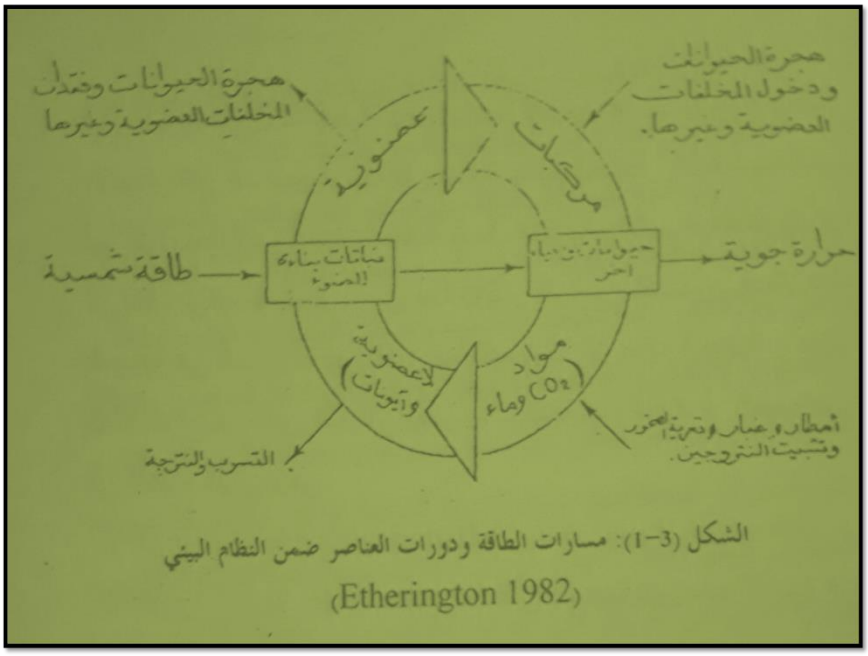
جامعة البصرة
كلية التربية/القرنة
قسم علوم الحياة

المحاضرة الثالثة

الفصل الثالث
الدورات الكيمياوية الأرضية الحياتية
Biogeochemical cycles

بالإمكان تفهم العديد من مبادئ النظم البيئية من خلال تتبع دورة العناصر الرئيسية مثل الكاربون والأوكسجين والنيتروجين والفسفور والكبريت بين المكونات الحية والغير الحية للنظام البيئي.
ان انتقال هذه العناصر من الحالة اللاعضوية الى الحالة العضوية ومن ثم رجوعها إلى الحالة اللاعضوية قد يسبب الاختلاف والتباين بين عدد الكائنات الحية وأنواعها من منطقة إلى أخرى.

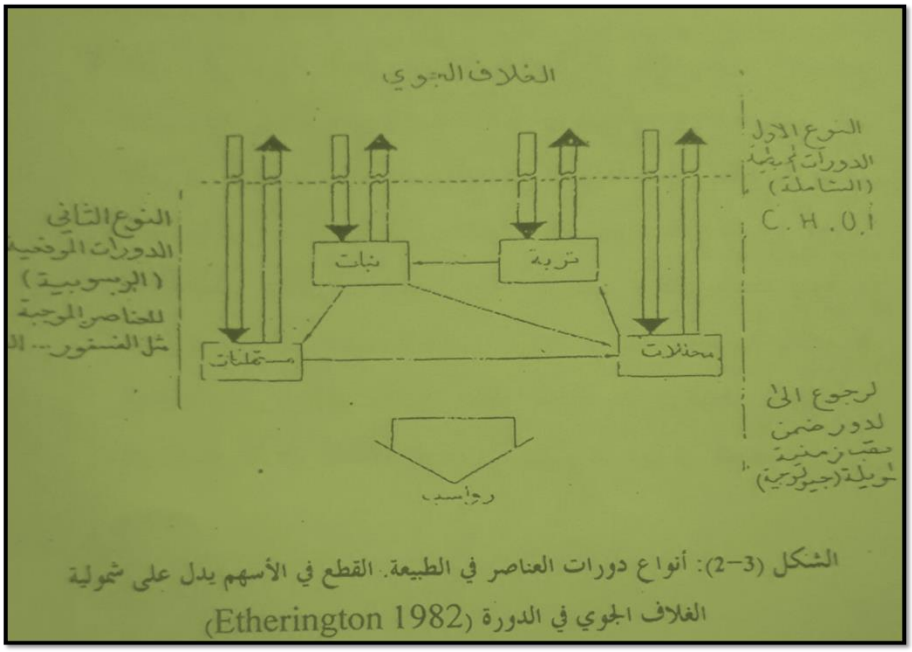
إن متابعة هذا مسار (انتقال) اي عنصر من الحالة اللاعضوية إلى الحالة العضوية ورجوعها إلى الحالة اللاعضوية في الطبيعة تسهل ادراك العلاقات المتواجدة بين الكائنات الحية.
إن العلاقة بين الكائن الحي ومحيطة هي علاقة معقدة جداً وخلال تبسيط هذه العلاقة هي الأساس ما يتضمنه علم البيئة Ecology ككل.



الشكل (3–1): مسارات الطاقة ودورات العناصر ضمن النظام البيئي
(Etherington 1982)

تكون بعض الدورات مختصرة على مواقع محددة أساساً وتسمى بالدورات الموقعية Local cycle والأخرى تتسع لتشمل الكرة الأرضية كلها وتسمى Global cycle بمياهها وتربتها وهوائها تقريباً.

المحاضرة الثالثة



الشكل (3–2): أنواع دورات العناصر في الطبيعة. القطع في الأسهم يدل على شمولية الغلاف الجوي في الدورة (Etherington 1982)

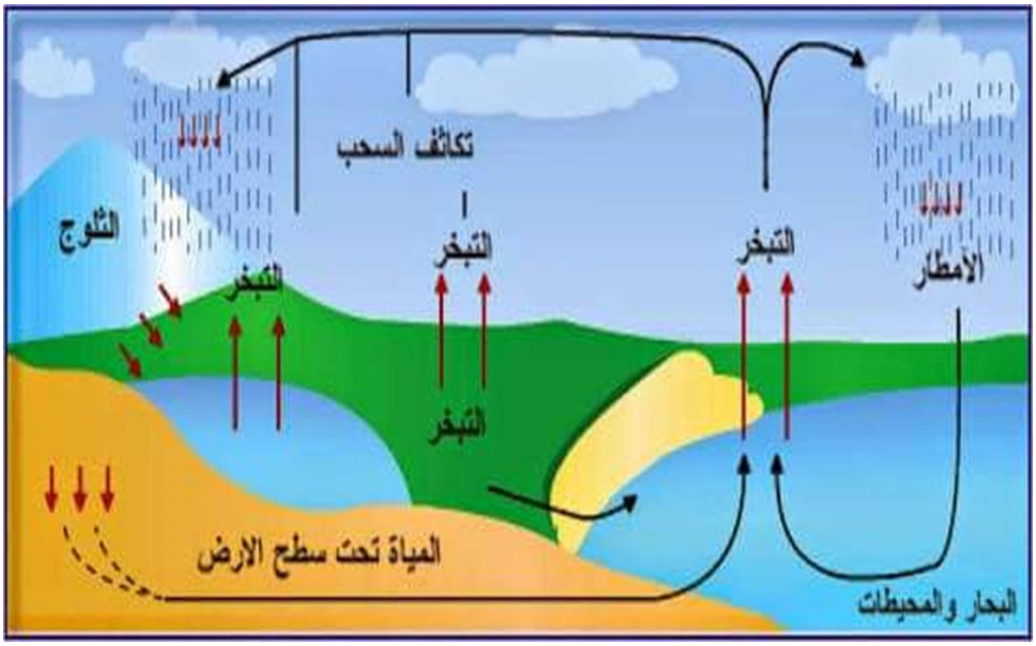
* تشمل الدورات الموقعية العناصر ذات الحركة المحدودة (العناصر التي لا تمتلك ميكانيكية الانتقال إلى مسافات بعيدة).
* الدورات المحيطية الشاملة تحتوي على مركبات غازية ومن ثم تتعلق وتتوثق مع جميع الكائنات الحية على الكرة الأرضية وبمعنى أخر أنها تشمل الكتلة الحية Biosphere .

وهناك ثلاثة أنواع من الدورات من الدورات التي يمكن ملاحظتها لهذه المواد او العناصر في النظام البيئيي وهي:
اولاً- دورة الماء Hydrologic cycle التي تمتاز بدوران مركب الماء.
ثانياً- الدورة الغازية Gaseous cycle التي يتم بها تدوير الغازات وتساهم فيها الكائنات الحية ومحيطها.
ثالثاً- الدورة الرسوبية Sedimentary cycle والتي يتم فيها تدوير العناصر الكيمياوية وتساهم فيها الكائنات الحية ومحيطها.

أولا: دورة الماء Hydrologic cycle
يغطي الماء ثلاثة أرباع الكرة الأرضية تقريبا – وهو في حركة طبيعية مستمرة حيث يتبخر جزء من مياه المسطحات المائية وكذلك من سطح التربة وأسطح النباتات صاعداً إلى الجو وتحت ظروف معينة للأحوال الجوية يتكاثف عائداً إلى الأرض. ينتقل الماء بين اليابسة والجو والمسطحات المائية سواء كان الماء الحر Free water او يكون مرتبط مع دقائق التربة Bound water او جزء من بنية النباتات.

المحاضرة الثالثة

Hydrologic cycle



الماء الحر Free water المتواجد في أي مكان هو الذي يحدد طبيعة أنواع الكائنات الحية من حيث الوفرة والتواجد، فضلاً عن المياه السطحية Surface water المنتشرة في بقاع المعمورة المختلفة المتمثلة بالبحيرات Lakes والبركPonds والأنهارRivers والجداول Streams كما ان هناك المياه الجوفية Ground water .

ثانياً- الدورات الغازية Gaseous cycle

1- دورة الكاربون Carbon cycle

تعد دورة الكاربون من ابسط الدورات العناصر بسبب تميز مكوناتها الرئيسية وهي من الدورات الكاملة لأن الكاربون يعود إلى المحيط بنفس السرعة التي يزول فيها.

جامعة البصرة
كلية التربية/القرنة
قسم علوم الحياة

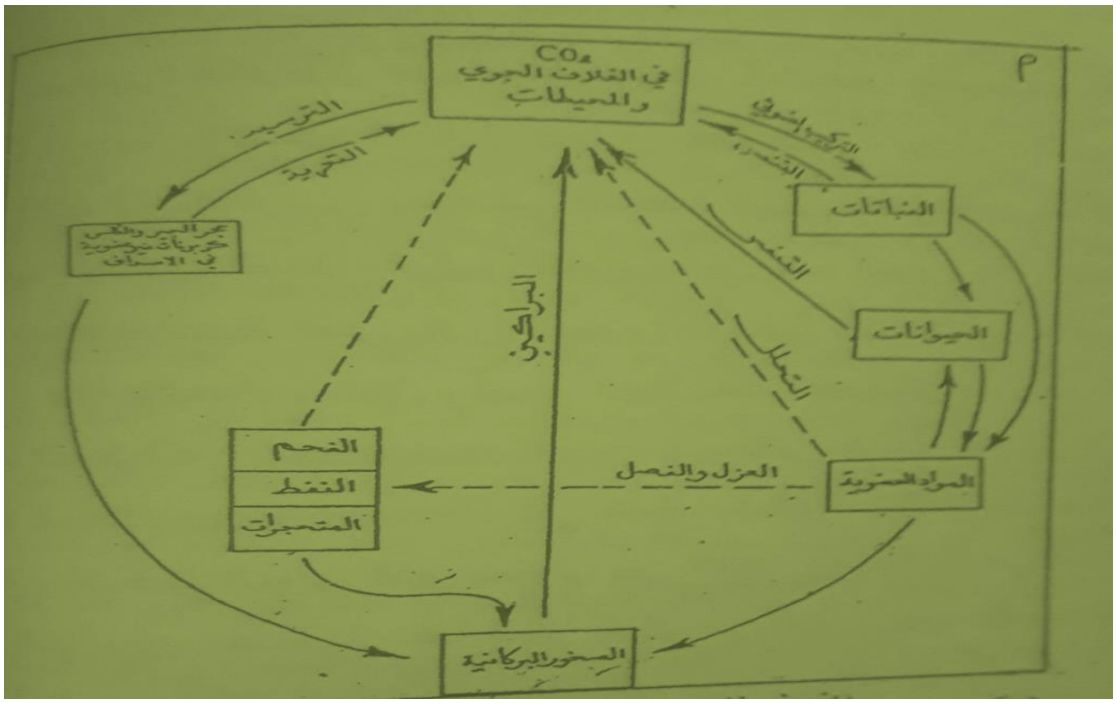
المرحلة الثالثة – علم البيئة والتلوث

الأستاذ المساعد : سجاد عبد الغني عبدالله

المحاضرة الثالثة

المسار الرئيس للكاربون في هذه الدورة من المحيط الجوي Atmosphere الذي يكون المخزن الأساس له في الكائنات المنتجة Producers وبشكل رئيس النباتات الخضراء ومن ثم للكائنات المستهلكة Consumers ومن هاتين المجموعتين إلى الكائنات المحللة Decomposers التي تشمل البكتريا والفطريات وبعد ذلك يعود للهواء الجوي الذي يحتوي على 0.03-0. 0.04 % من ثنائي أوكسيد الكاربون.

دورة الكاربون Carbon cycle

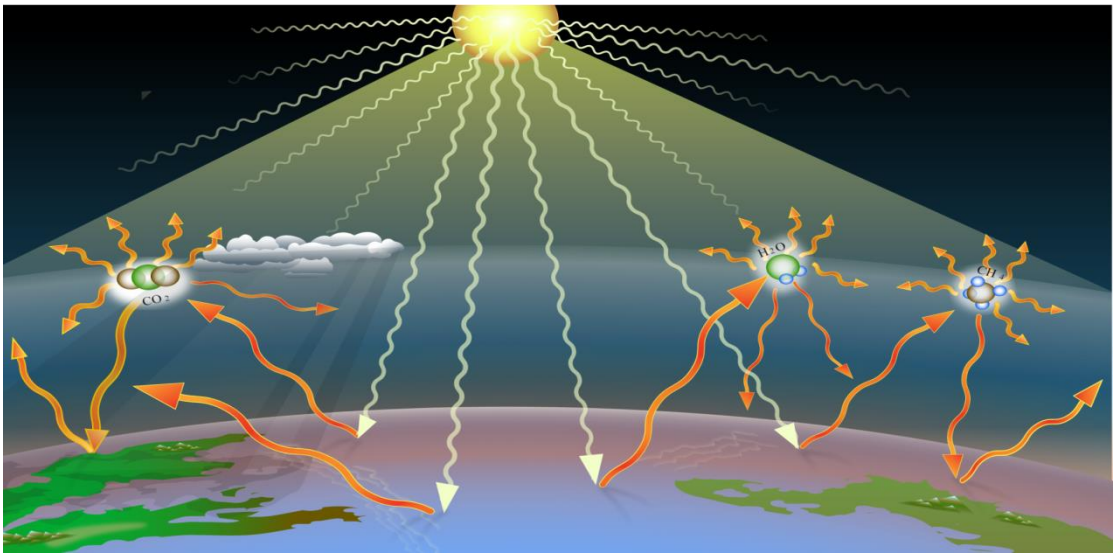


المحاضرة الثالثة

وهذا الغاز يتزايد في الجو ويعود السبب إلى عاملين أساسين:
1- قطع كميات كبيرة من أشجار الغابات لاستغلال الأنسان لها في تصنيع الخشب.
2- الازدياد المضطرد في الصناعات وما تفرزه من مخلفات غازية.
* أن التغيرات القلية في تركيز غاز ثاني أوكسيد الكاربون الجوي تؤدي دوراً كبيراً من التأثيرات الرئيسية في المناخ، إذ ان زيادة تركيز هذا الغاز يؤدي إلى زيادة درجة حرارة البيئة والتي تعرف بتأثير البيت الزجاجي Green house effect.

س/ كيف يكون هذا التأثير ؟
يؤدي إلى الاحتباس الحراري وهذا ما يؤدي الى ذوبان الكتل الجليدية القطبية او الجبال الثلجية مما يسبب ارتفاع في منسوب المياه في المحيطات والذي يؤدي إلى كوارث وخسائر كبيرة.

Green house effect



يمكن الملاحظة ان التبادل الغازي بين المحيط الجوي والمحيط المائي مهم جداً في التوازن لتركيز هذا الغاز، إذ انه يذوب في الماء خلال سقوط الأمطار وقد قُدر أن اللتر الواحد من الماء يحوي 0.3 سم3 من غاز ثاني أوكسيد الكربون بعد اتحاد الغاز مع الماء الموجود في التربة أو في الأنظمة البيئية مما ينتج عنه حامض الكربونيك H_2CO_3.

المحاضرة الثالثة

وهذا التفاعل يكون عكسيا ويمكن أن يتحلل هذا الحامض إلى أيوني الهيدروجين وأيون البيكربونات HCO3 وهذا التفاعل عكسي كذلك وهذا الأخير يمكن أن يتحلل إلى أيون الهيدروجين وأيون الكربونات CO3 كما ملاحظ في التفاعلات الأتية:

$$H_2O + \text{Dissoloved } CO_2 \rightleftharpoons \text{Atmospheric } CO_2$$

$$H_2CO_3 \rightleftharpoons H + HCO_3 \rightleftharpoons H + CO_3$$

*من الملاحظ أن جميع التفاعلات أعلاه هي تفاعلات عكسية لذا أن اتجاه التفاعل يعتمد على تركيز المكونات الحرجة ولهذا أن الاضمحلال الموقعي أو إزالة ثنائي أوكسيد الكاربون سيؤدي إلى حركة هذا الغاز من الحالة الذائبة إلى الهواء.

* تتأثر قيمة الكاربون في البيئة المائية بتركيز أيون الهيدروجين pH ، عندما تكون قيمة الأس الهيدروجيني عالية أي بالاتجاه القاعدي فأن قيم الكاربون ستزداد على هيئة كربونات.

2 . دورة النيتروجين Nitrogen cycle

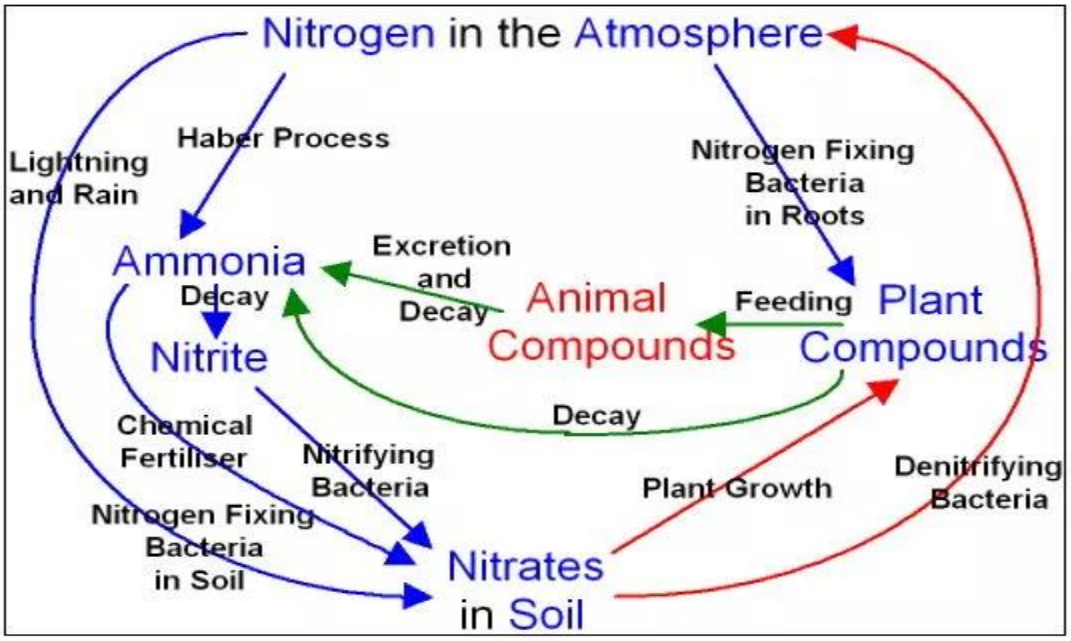
يتم تثبيت النيتروجين بالتربة من خلال ما تقوم به بعض أنواع البكتريا غير التعايشية المثبة للنتروجين مثل ازوتوباكتر Azotobacter الهوائية وبكتريا كلوستيريديوم Clostridium (اللاهوائية) والبكتريا التعايشية Symbiotic nitrogen fixing bacteria الموجودة في العقد الجذرية لبعض أنواع النباتات كالبقوليات مثل بكتريا *Rhizobium*، فضلاً عن قيام بعض أنواع الطحالب الخضراء المزرقة في تثبيت النتروجين كما في حقول نبات الرز مثل طحلب *Anabaena* الانابينا وطحلب النوستوك .*Nostoc*.

* التحولات الكيمياوية التي تجري لعنصر النتروجين فأكبر كمية من النتروجين موجودة في الهواء على صورة نيتروجين جزيئي N_2 بتكافؤ صفر لا يمكن للأحياء الاستفادة منه ، ولكن عدداً قليلاً من أنواع الكائنات الحية يستطيع أن يحوله إلى شكل مفيد للأحياء الأخرى .

الخطوة الأولى لدورة النتروجين هو تثبيت هذا النتروجين بواسطة الأحياء المثبتة له Nitrogen Fixing Microorganisms لتكوين أمونيا. وهذه الأمونيا (بتكافؤ - 3) يمكن استخدامها من قبل بكتريا التربة لتكوين النتريت Nitrite ثم النترات Nitrate بعملية تدعى Nitrification.

دورة النتروجين Nitrogen Cycle

المحاضرة الثالثة



تقوم النباتات وعدد كبير من البكتريا خاصة اللاهوائية مرة أخرى باختزال النترات الى أمونيا . وهذه الامونيا تستخدم في عملية بنائية في الخلايا النباتية والأحياء المجهرية لأنتاج الحوامض الأمينية التي يستخدمها الإنسان والحيوانات كحوامض أمينية أساسية وغير أساسية.

لذا فان بعض خطوات التحول في النتروجين تكون هوائية مثل عملية النترتة Nitrification في حين إزالة النترتة Denitrification وتنفس النترات تكون لاهوائية أو تتم تحت ظروف تهوية قليلة ، كما أن بعض مكونات دورة النتروجين يمكن أن تستعمل من قبل الأحياء مثل النترات وألامونيا وتمثل في الوقت ذاته ناتج رئيس لعملية معاملة الفضلات.

ثالثاً: الدورات الرسوبية Sedimentary Cycle
ان مسارات هذه الدورات في اغلب مراحلها على المدى القصير او البعيد تُعد راكدة وهذه الحالة الراكدة هي الترسب في المحيط أو في أعماق البحيرات كما هو الحال في ترسبات البحيرات العظمى وسيتم التطرق إلى دورتين اثنين هما: دورة الكبريت ودورة الفسفور.

1. دورة الكبريت Sulfur cycle
دورة الكبريت عبارة عن دورة من الدورات البيوجيوكيميائية وتتكون من عمليات مختلفة تمكن معًا من حركة الكبريت من خلال خزانات مختلفة مثل الغلاف الجوي والمحيط الحيوي والغلاف الصخري.

ومعدن الكبريت من العناصر الأساسية الذي يدخل في بناء جزيئة البروتين.
* يوجد الكبريت في الطبيعة على هيئة عنصر (S) الكبريت أو على هيئة كبريتيت (SO3-2) أو كبريتات (SO4-2).

مراحل دورة الكبريت

المحاضرة الثالثة

تتكون دورة الكبريت من عمليات أرضية وجوية مختلفة تتكون من تفاعلات أكسدة واختزال مختلفة فيما يلي الخطوات المتبعة في دورة الكبريت:

الكبريت في الغلاف الجوي

يوجد الكبريت في الغلاف الجوي في الغالب على شكل SO_2، وينشأ معظم SO_2 في الغلاف الجوي من الأنشطة البشرية مثل احتراق الوقود، وتلعب العمليات الطبيعية مثل الانفجارات البركانية أيضًا دورًا أساسيًا في زيادة تركيز SO_2 في الغلاف الجوي.

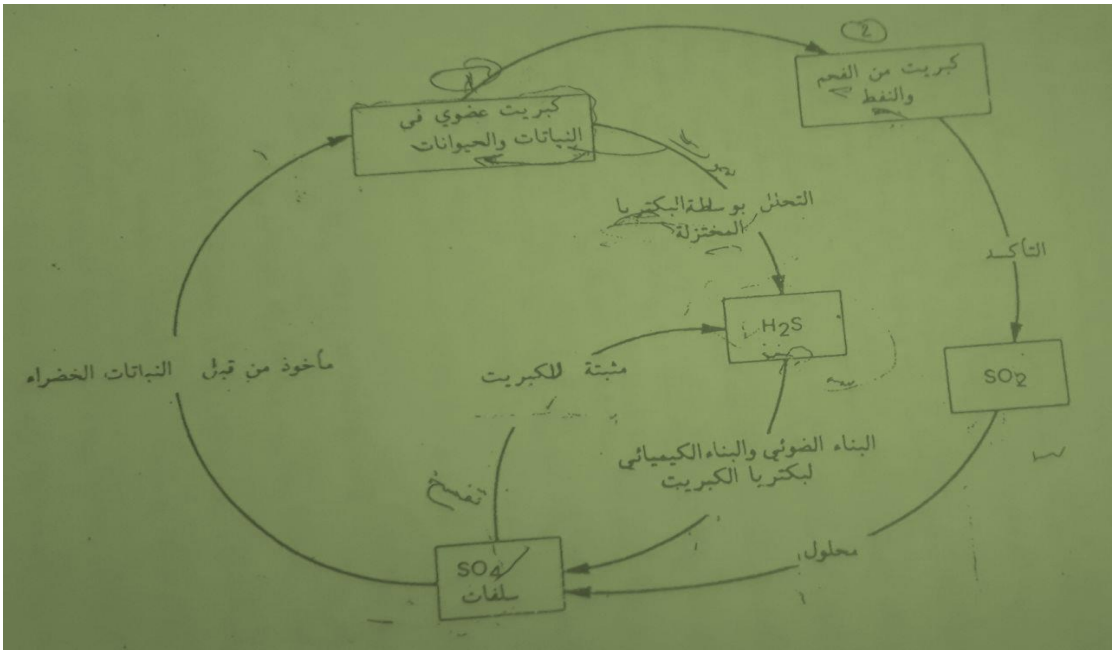
غاز SO_2 يمثل غازًا مهمًا آخر موجودًا في الغلاف الجوي، والمصدر الأساسي لـ H_2S في الغلاف الجوي هو الغاز المنطلق بفعل الميكروبات على الكائنات الحية الميتة المتحللة.

* تحلل الميكروبات الموجودة في البيئات الأرضية والمائية على حد سواء الأشكال العضوية وغير العضوية طريق التحلل اللاهوائي، ينتج عنه إطلاق غاز H_2S، والذي يتأكسد بعد ذلك في الهواء ليشكل SO_2.

يصل ثاني أكسيد الكبريت الموجود في الغلاف الجوي إلى المحيط الحيوي حيث يذوب الغاز في مياه الأمطار لتكوين قطرات ضعيفة من حامض الكبريتيك، وإلى جانب ذلك، تؤدي التجوية الكيميائية في عملية التكوُّن الجذري أيضًا إلى حركة الكبريت من الصخور إلى التربة والماء، وتتسبب التجوية أيضًا في إطلاق الكبريت في الهواء حيث يتحول جزء منه إلى كبريتات.

دورة الكبريتSulfur cycle

المحاضرة الثالثة



2. دورة الفسفور Phosphorus cycle

يُعد الفسفور من العناصر الأساسية في تركيب الخلية الحية ويؤدي دوراً أساسياً في خطوات العمليات الأيضية وبناء DNA و RNA ومن العناصر الأساسية في مركبات بناء الطاقة مثل ثلاثي فوسفات الأدينوسين ATP .

*يشترك الفسفور كذلك في تركيب اللبيدات المفسفرة التي تدخل العضيوات والأغشية الخلوية.

* الفسفور اللاعضوي فيكون على هيئة أيونات الفسفور $PO4^{-3}$ و $HPO4^{-2}$ و $H2po4^{-1}$ هذه الأيونات تمتصها النباتات وتثبت في الخلايا خلال العمليات الأيضية.

* الفسفور اللاعضوي اقل وفرة في الطبيعة مقارنةً بالنتروجين وتشير إن المستويات الطبيعية بمعدل 1:23 بالنسبة للنتروجين في النظام البيئي اللا أحيائي. * الخزين الأساسي للفسفور في الطبيعة فهو الصخور الرسوبية الفوسفاتية وبقايا ذرق الطيور وفضلات الأسماك والترسبات في الحيوانات المتحجرة.

*يتدفق الفسفور من هذه الصخور خلال عمليات التعرية والتأكل والانجراف فضلاً عن عمليات التنقيب واستخدامات الأسمدة المختلفة. يتحرر الفسفور من بعض هذه العمليات على هيئة فوسفات الى التربة لتكون جاهزة لأمتصاصها من قبل جذور النباتات وخلالها يدخل الفسفور إلى الأجزاء الحية من النظام البيئي خلال المستويات الأغتذائية المختلفة قبل رجوعها للتربة مرة أخرى.

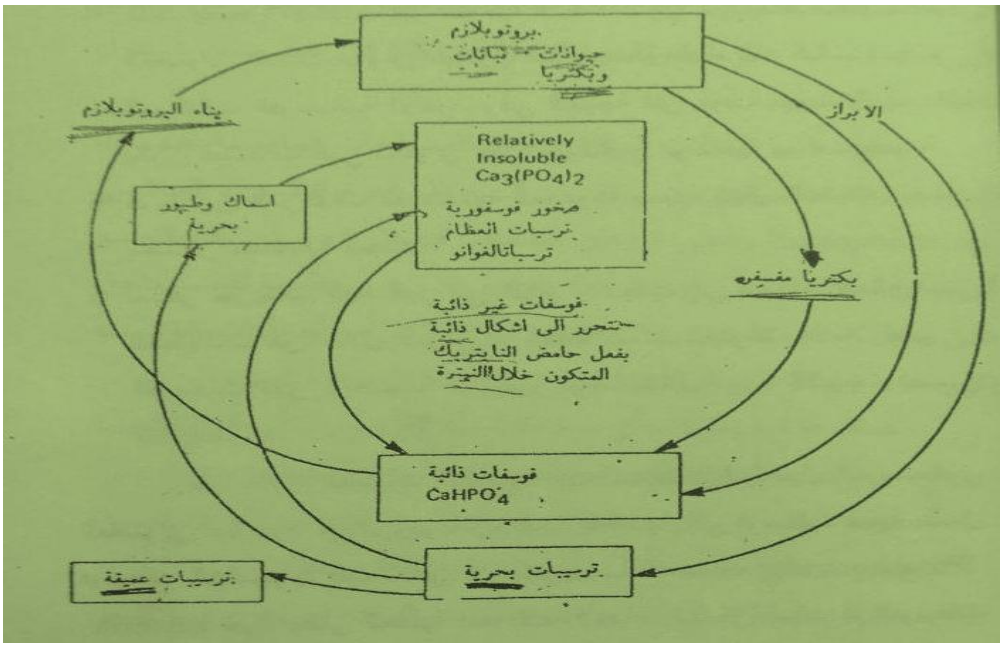
* تمتص النباتات الفسفور اللاعضوي باعتباره احد المغذيات الرئيسة ويتحول إلى الحالة العضوية.
* عند موت هذه الأحياء سوف تعمل المحللات الموجودة في التربة أو المياه على إرجاع الفسفور إلى حالته اللاعضوية فضلاً عن ما يخزن ضمن الرواسب والصخور الرسوبية.

جامعة البصرة
كلية التربية/القرنة
قسم علوم الحياة

الأستاذ المساعد : سجاد عبد الغني عبدالله

المحاضرة الثالثة

دورة الفسفور Phosphorus cycle



مسارات دورة الفسفور في الطبيعة:

1- التدفق السنوي للفسفور من خلال عمليات التعرية والأسمدة الزراعية.

2- تُعد قيعان البحار والمحيطات المستودع الأساسي للفسفور وتبقى هذه الكمية ثابتة بسبب احلال جزيئات الفسفور غير العضوي اول التحلل المائي لمركبات الفسفور العضوية.

3- استهلاك النباتات من قبل الكائنات الحيوانية الكبيرة أو بعد موتها تتحول إلى الفسفور اللاعضوي.

4- الأحياء الغير نباتية قد تفرز مركبات الفسفور العضوي المذاب وان البكتريا تقوم بتمثيل هذه المركبات وتحرر المركبات الفوسفاتية الأخرى.

5- تحلل الفضلات من مصادر صناعية مختلفة مما ينتج عنها مركبات فوسفاتية.

6- ترسب او أستقرار جزيئات الفسفور في القاع او من خلال الخلط بسبب التيارات.

Eutrophication مصطلح يعبر عن حالة الأثراء الغذائي للمسطح المائي عند استقباله كميات كبيرة من الفسفور مما يقود ازدهار الطحالب فضلاً عن زيادة النمو البكتيري مما يجعل المسطحات المائية غير مناسبة للسباحة.

الصعوبات في تحديد دورة الفسفور غير المتكاملة:

1- صعوبة تحديد تراكيز الفسفور الفعال في الطبيعة وذلك لتواجده بتراكيز واطئة جداً فضلاً عن تواجد في أشكال مختلفة.

2- يُعد قياس نسبة استهلاكه من قبل الأحياء المائية ثم تحررها إلى الطبيعة من الأمور الصعبة خاصة في البيئة البحرية.