

محاضرات علم البيئة والتلوث

المرحلة الثالثة

استاذ المادة م. شيماء طالب عبد علي

المحاضرة الاولى

علم البيئة Ecology

نبذة تاريخية:

لقد مرت دراسة البيئة بمراحل مختلفة من النمو خلال التاريخ، إذ اهتم الإنسان منذ زمن مبكر من تأريخه بالبيئة ، فكان يحمي نفسه من الحيوانات المفترسة، ويبحث في النباتات ويختار منها غذاءه، كما تعايش مع سقوط الأمطار والثلوج وهبوب الرياح وتعاقب الفصول وغيرها من التغيرات في العوامل البيئية المختلفة.

ومع التقدم الذي شهده الإنسان في مجالات الحياة المختلفة استطاع ان يتكيف في مكان معيشته وغذائه خلال محاولة تفهمه لما يحيط به من كائنات حية وعوامل البيئة غير الحيتدل الشواهد المستمدة من دراسة المتحجرات التي جمعت من بقاع مختلفة من العالم على الهجرة المستمرة لبعض الأقوام والمجتمعات السكانية هروباً من الجفاف ودرجات الحرارة غير الملائمة أو من التأثيرات القاسية للعوامل البيئية المحيطة .

ولقد ظهرت أولى المعتقدات الدينية في عبادة ظروف البيئة المختلفة كالتعبد بآلهة
المطر والشمس والنار . وبيّنت الآثار الحفرية والرقم والأختام بأن الحضارات القديمة في
وادي الرافدين كانت تملك العديد من المعلومات المتعلقة بظروف المناخ والزراعة ومواسمها،
ولقد أسهم البابليون بإنشاء بيئات اصطناعية مثل بناء الجنائن المعلقة ل تماثل البيئة الجبلية
والتي تعد إحدى عجائب الدنيا السبع.

لقد أدرك الفلاسفة والعلماء اليونانيون أهمية الدراسات البيئية إذ نشر أبو قراط (٤٦٠ -
٣٧٧ ق.م) بحثاً عنوانه (عبر الأجواء والمياه والأماكن) ذو طابع بيئي جاء فيه التأكيد على
أهمية التفكير في مواسم السنة والآثار التي تتركها على الكائن الحي عند الدراسات الطبية.

كما يشير أرسطو طاليس (٣٨٤-٣٢٢ ق.م) في كتاباته عن التاريخ الطبيعي
Natural History إلى عادات الحيوانات وسلوكها والظروف البيئية السائدة في مواطنها،
وصنف الحيوانات تبعاً لعاداتها ومواطنها، فهي مجتمعة ام من عزلة، آكلة لحوم ام آكلة
حشائش، مستقرة ام مهاجرة . ثم جاء ثيوفراستس تلميذ أرسطو (٣٧٢-٢٨٧ ق.م) والذي عده
بعض العلماء عالم البيئة الأول إذ جاء بمعلومات تخص النباتات ومجتمعاتها في البيئات
المختلفة ودرس النباتات وبيئاتها بطريقة تصنيفية، فقد درس الطرز النباتية أو الاشكال النباتية
من حيث علاقتها بالارتفاع والرطوبة والتعرض للضوء.

أهمية علم البيئة:

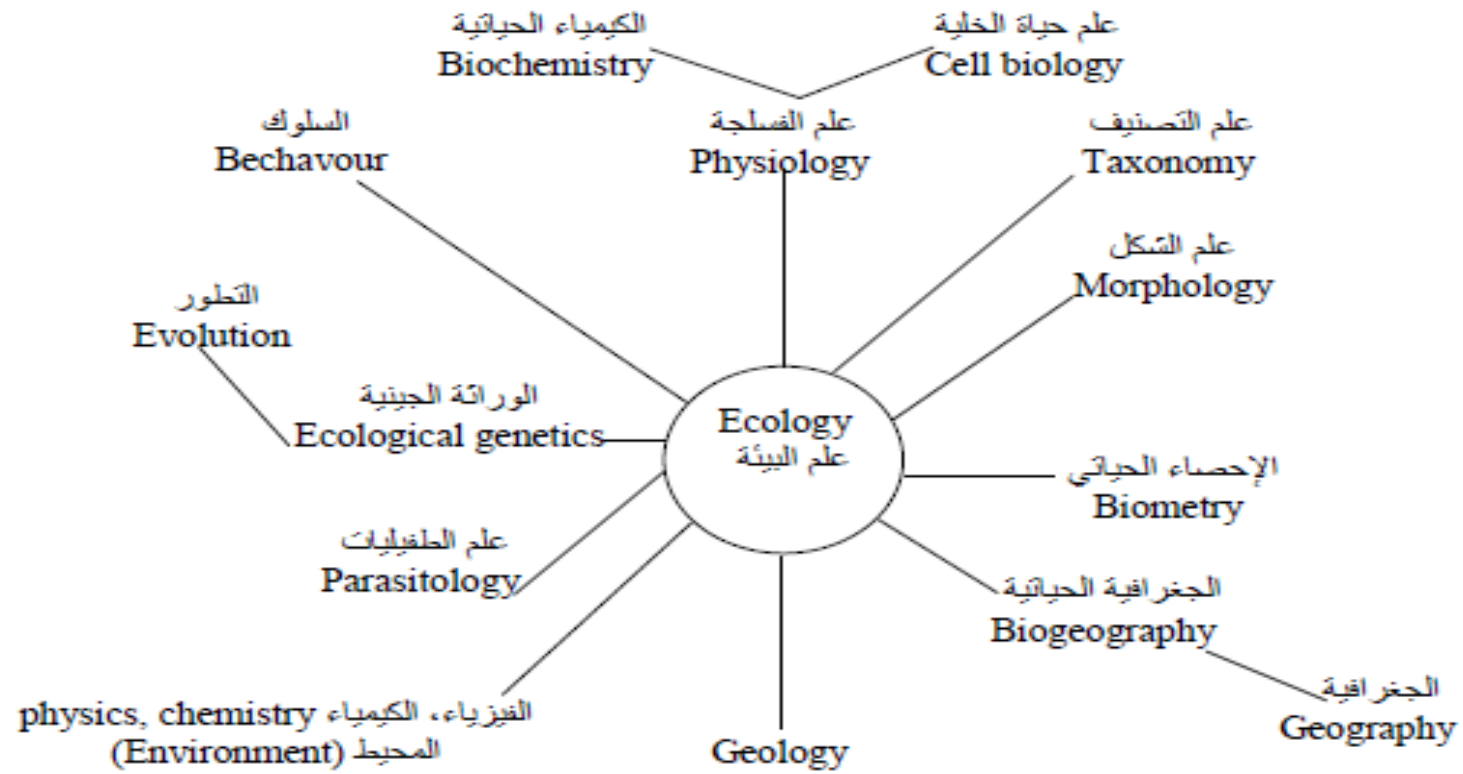
ان رسالة علم البيئة عبارة عن رسالة بناء وموازنة، إذ يهتم علم البيئة بتوضيح وظائف العالم الطبيعي، الأمر الذي جعل منه علماً هاماً ومفيداً في حل العديد من المشاكل التي تواجه الحياة في هذا العصر. ولقد بات واضحاً للجميع ضرورة وضع الاعتبارات البيئية في المقام الأول في إدارة الأعمال والصناعة والزراعة والصحة ومشاريع التنمية المختلفة تحسباً للتلوث البيئي الذي يهدد جميع أشكال الحياة.

وحتى أعوام الستينات من القرن الماضي لم تكن النظرة إلى علم البيئة بالسهلة التي نعرفها في وقتنا الحاضر إلا ان التزايد المستمر للسكان الذي تجاوز الخمسة مليارات نسمة على كوكب الأرض وما رافقه من تطور صناعي وعلمي وتكنولوجي مما أدى إلى تخريب للمحيط البيئي واختلال بالتوازن البيئي مما جعل الانتباه يتجه إلى أهمية البيئة وضرورة المحافظة عليها وتحسينها وحمايتها من مخاطر التلوث البيئي . لذا يلاحظ ان الاهتمام

علاقة علم البيئة بالعلوم الأخرى:

هناك أربعة فروع رئيسية من العلوم الحياتية لها صلة قريبة ومتداخلة مع علم البيئة وهي الوراثة، والفسلجة، والتطور، والسلوك.

ان لعلم البيئة علاقة وثيقة مع العلوم الأخرى إذ ربط بعض العلماء الحقول المختلفة في علم الأحياء وكذلك العلوم الأخرى بعلم البيئة وكما موضح في الشكل الآتي :



المحاضرة الثانية

تقسيم علم البيئة لأغراض البحث العلمي :

أولاً: التقسيم المعتمد على نوع (طبيعة) محيط المعيشة:

يرتبط علم البيئة ارتباطاً وثيقاً في المكان وما يحويه من نظم حيائية. وعند النظر على الكرة الأرضية نلاحظ نوعين متباينين من المحيط Environment وهما المياه التي تشكل أكثر من (٧٠%) من الكرة الأرضية واليابسة تمثل المتبقي منها. لذا يمكن تقسيم علم البيئة إلى قسمين متميزين هما :

١. علم البيئة المائية: Aquatic Ecology

هو العلم الذي يهتم بدراسة الكائنات الحية المائية وعلاقتها مع بعضها البعض من جهة ومع العوامل غير الحية المحيطة بها من جهة أخرى.

ويمكن تقسيم علم البيئة المائية اعتماداً إلى عامل الملوحة إلى ثلاث بيئات مائية رئيسية هي:

أ. علم البيئة البحرية: Marine Ecology

ويشمل دراسة البيئة في مياه البحار والمحيطات والتي تتميز بملوحتها العالية والتي تقدر بحدود (٣٥) جزء بالالف. أي ملوحتها بحدود ٣.٥%.

ب. علم بيئة المصبات: Estuarine Ecology

ويشمل دراسة البيئة في مصبات الأنهار وأعلى خلجان البحار والتي تتميز بكون المياه فيها مويحة (لا تزيد الملوحة فيها عن (١٩) جزء بالالف أي ١.٩%).

ج. علم بيئة المياه العذبة: Fresh water Ecology

وشمل دراسة بيئة المياه العذبة الداخلية Inland water كما هو الحال في الأنهار والجداول. كما تضم أيضاً دراسة البحيرات لذا يسمى هذا العلم بـ Limnology وتتميز بعذوبة مياهها إذ لا تزيد الملوحة عن (٠.٥) جزء بالالف أي ٠.٠٥%.

٢. علم بيئة اليابسة: Terrestrial Ecology

هو العلم الذي يهتم بدراسة الكائنات الحية في أي منطقة على اليابسة وعلاقتها مع بعضها البعض من جهة وبقية العوامل البيئية ذات العلاقة من جهة أخرى. وقد ركز العلماء في دراسة هذا العلم منذ نشوء علم البيئة وذلك لسهولة الوصول إلى أي منطقة في اليابسة.

ويمكن تقسيم بيئة اليابسة حسب طوبوغرافية الأرض إلى:

- | | |
|----------------------|-----------------|
| Mountain Environment | ١. بيئة الجبال |
| Plateau Environment | ٢. بيئة الهضاب |
| Plain Environment | ٣. بيئة السهول |
| Hill Environment | ٤. بيئة التلال |
| Desert Environment | ٥. بيئة الصحاري |

كما يمكن ان تقسم بيئة اليابسة حسب الموقع على الكرة الأرضية (حسب الموقع من خط الاستواء) إلى:

- | | |
|-------------------------|--------------------------|
| Tropical Environment | ١. البيئة الاستوائية |
| Subtropical Environment | ٢. البيئة شبه الاستوائية |
| Temperate Environment | ٣. بيئة المناطق المعتدلة |
| Polar Environment | ٤. البيئة القطبية |

كما يمكن تقسم بيئة اليابسة حسب أنماط النظم البيئية إلى:

- | | |
|--------------------------------|---------------------------------|
| ١. بيئة الغابات Forest Env. | ٤. بيئة الادغال Weeds Env. |
| ٢. بيئة المحاصيل Crop Env. | ٥. بيئة الينابيع Greenland Env. |
| ٣. بيئة المراعي Grassland Env. | ٦. بيئة المدن Urban Env. |

كما يمكن تقسيم بيئة اليابسة حسب المجموعات الحياتية التصنيفية المختلفة إلى:

- | | | | |
|------------------|------------------|-----------------|------------------|
| ١. بيئة اللبائن. | ٢. بيئة الزواحف. | ٣. بيئة الطيور. | ٤. بيئة الحشرات. |
|------------------|------------------|-----------------|------------------|

ثانياً: تقسيم علم البيئة اعتماداً على نوع أو مجموعة أنواع من الأحياء

ويقسم إلى قسمين:

١. علم البيئة الفردي أو الذاتي: Autecology

يهتم هذا العلم في دراسة كائن حي واحد أو مجموعة من الكائنات الحية تعود إلى نفس النوع species وذلك لدراسة علاقتها بالعوامل البيئية المحيطة بها، مثل دراسة بيئة الإنسان، أو دراسة بيئة بكتيريا القولون، أو دراسة بيئة أشجار اليوكالبتوس.

٢. علم البيئة الجماعي Synecology

يهتم هذا العلم بدراسة المجاميع الحيائية المختلفة إلى أنواع مختلفة في منطقة محددة من حيث علاقتها مع العوامل البيئية المحيطة بها، مثل دراسة بيئة الغابة، أو البيئة الصحراوية، أو بيئة بحيرة ما، أو بيئة نهر.

ثالثاً: تقسيم علم البيئة اعتماداً على الكائن الحي نوعاً وعدداً: ويقسم إلى:

- | | |
|--------------------|---------------------------|
| Individual Ecology | ١. علم بيئة الفرد |
| Population Ecology | ٢. علم بيئة الجماعة |
| Communtiy Ecology | ٣. علم بيئة المجتمع |
| Biosphere Ecology | ٤. علم بيئة المحيط الحيوي |

رابعاً: تقسيم علم البيئة من خلال علاقته بالعلوم الأخرى: ويقسم إلى:

- | | |
|----------------------|--------------------------|
| Ecophysilogy | ١. علم البيئة الفسيولوجي |
| Geographical Ecology | ٢. علم البيئة الجغرافي |
| Paleoecology | ٣. علم بيئة المتحجرات |
| Behavior Ecology | ٤. علم البيئة السلوكية |
| Applied Ecology | ٥. علم البيئة التطبيقي |

خامساً: بما ان الكائنات الحية في الطبيعة مكونة من نباتات وحيوانات

لذا يمكن تقسيم علم البيئة إلى قسمين رئيسين هما:

- | | |
|-----------------------|-------------------------|
| Plant Ecology | ١. علم البيئة النباتية |
| Animal or zoo Ecology | ٢. علم البيئة الحيوانية |

المحاضرة الثالثة

النظام البيئي Ecosystem

ان نقطة البدء الأساسية لفهم حقائق البيئة هي ان نبتداً دراسة علم البيئة بالوحدة الأساسية لعلم البيئة الا وهو النظام البيئي.

النظام البيئي: هو من الاصطلاحات الحديثة التي استخدمت لأول مرة في الثلاثينات من القرن الماضي، واقترح من قبل عالم البيئة تانسلي Tansley عام ١٩٣٥ ويعني به تداخل فعل الكائنات الحية مع البيئة غير الحية وتأثير بعضها على البعض الآخر . فالنظام البيئي Ecosystem: هو عبارة عن أي وحدة تنظيمية في مكان ما، تشمل على الكائنات الحية والمكونات غير الحية المحيطة بها، بحيث تكون متفاعلة فيما بينها ويؤثر كل منهما في صفات الأخرى ، وكلاهما ضروري لإدامة الحياة، إذ يتم تبادل العناصر والمركبات والطاقة بين الكائنات الحية والعوامل المحيطة غير الحية . وبذلك تتم في هذا النظام عمليات تحويل المواد اللاعضوية إلى مواد عضوية ثم إلى مواد لا عضوية مرة أخرى بفعل عوامل حية أو غير حية أحياناً. وهذا يعني ان دورة العناصر المعدنية وغير المعدنية فضلاً عن أشكال الطاقة تحدث وتتم داخل مثل هذه الأنظمة في مناطق مختلفة من العالم وفي تفاعل حركي . ويستنتج من ذلك ان النظام البيئي يتميز بالديمومة الذاتية.

بصورة عامة تقسم الانظمة البيئية إلى نوعين رئيسيين هما:

١. الأنظمة البيئية الأرضية (اليابسة) Terrestrial Ecosystems وتضم:

أ. بيئة الجبال. ب. بيئة الهضاب. ج. بيئة التلال.

د. بيئة السهول. هـ. بيئة الصحاري.

٢. الأنظمة البيئية المائية Aquatic Ecosystems وتضم:

أ. البيئة البحرية ب. بيئة المصبات ج. بيئة المياه العذبة.

هناك مصطلح آخر في علم البيئة هو الـ Environment ونعني به المحيط أو البيئة والعوامل المحيطية Environment factors وهي كل العوامل الخارجية التي تؤثر في الكائنات الحية على المدى القريب أو البعيد وتداخلاتها المختلفة . ويشمل المركبات العضوية وغير العضوية في المحيط البيئي الذي يجهز مكونات المجتمع الإحيائي بالطاقة والمواد الأولية لاستخدامها في النمو والبقاء.

ان عوامل المحيط تتضمن كل من عامل التربة والعوامل الطبيعية والمناخية التي تتضمن الطاقة الشمسية والغازات الموجودة في الهواء والمياه وعناصر المناخ كدرجة الحرارة والرطوبة والرياح وغيرها.

تركيب النظام البيئي: Structure of Ecosystem

يتكون النظام البيئي من مكونين رئيسين هما:

أولاً: المكونات غير الاحيائية Abiotic components

وتشمل العوامل الظروف الطبيعية الفيزيائية والمكونات الكيميائية العديدة والمتداخلة مع المكونات غير الإحيائية الرئيسية للنظام البيئي. ويمكن تقسيم هذه المكونات إلى ما يأتي:

١. التربة: Soil

٢. المياه: Water

٣. الغازات: Gases

٤. الطاقة الشمسية: Solar energy

٥. هناك عوامل غير إحيائية أخرى منها عوامل فيزيائية مختلفة ومنها المناخية وغير المناخية التي تؤثر في النظام البيئي كالحرارة والأمطار والرياح والغبار والحرائق والهزات الأرضية.

ثانياً: المكونات الاحيائية Biotic components

وتشمل الكائنات الحية كافة المتواجدة في النظام البيئي بأنواعها المختلفة واعدادها واحجامها وطرق تغذيتها.

ويمكن تقسيم المكونات الاحيائية اعتماداً على مصادر تغذيتها (مصدر الطاقة) إلى ثلاثة مكونات هي:

١. الكائنات الحية المنتجة: Producer organisms

وتسمى كائنات ذاتية التغذية Autotrophic organisms

٢. الكائنات الحية المستهلكة: Consumer Organisms

وقد تسمى هذه الكائنات غير ذاتية التغذية Heterotrophic organisms

تعتمد هذه الكائنات في غذائها بصورة مباشرة أو غير مباشرة على الكائنات الحية المنتجة لذا تسمى بالكائنات معتمدة التغذية . وتتمثل هذه الكائنات بالحيوانات المختلفة التغذية والحجم والعدد. وقد تسمى هذه الأحياء بالملتهمات Phagotrophs وهي الأحياء التي تلتهم الغذاء وتهضمه داخل أجسامها. وتقسم هذه الكائنات إلى:

- كائنات حية تقتات على النباتات وتسمى آكلات الأعشاب أو العواشب Herbivores ويكعى بالمستهلكات الأولية كالأغنام والابقار.
- كائنات حية تقتات على غيرها من الحيوانات وتسمى آكلات اللحوم أو اللواحم كالنسر والسباع أو الأسود Carnivores وتدعى بالمستهلكات الثانوية والمستهلكات الثالثة والرابعة.
- كائنات حية تعتمد على مصادر غذائية نباتية وحيوانية أي تقتات على النباتات واللحوم وتسمى القوارت Omnivores كالإنسان.

٣. الكائنات الحية المحللة: Decomposer Organisms

وهي كائنات غير ذاتية التغذية رمية أو طفيلية. وهذه الكائنات لا تتمكن من التهام الغذاء وهضمه وإنما تقوم بامتصاص الغذاء بعد إفراز انزيمات هاضمة لتكسير مكونات الغذاء إلى مواد بسيطة التركيب.

وتتضمن هذه الأنواع من الأحياء بصورة عامة الأحياء المجهرية مثل البكتريا Bacteria والفطريات Fungi وتسمى هذه الكائنات بالكائنات الطفيلية Parasitic عندما تعتمد في غذائها على كائنات حية. أو تكون كائنات ذات طبيعة رمية Saprophytic Organisms إذ انها تعيش على المواد العضوية الميتة . تتميز الكائنات المحللة (الطفيلية والرمية) بقدرتها على تحليل المواد العضوية المعقدة وتحويلها إلى مركبات عضوية بسيطة

النظام البيئي الدقيق: Micro Ecosystem

يقصد بالنظام البيئي الدقيق بأنه نظام بيئي مصغر له حدود مميزة يمكن التأثير فيه وتكراره في أي وقت، وتحتوي هذه الأنظمة المصغرة على المكونات الأساسية للنظام البيئي. وتكون عادة على نوعين أحدهما يشتق مباشرة من الطبيعة وذلك من خلال نمو الكائنات وازدهارها في أوساط صغيرة. والثاني يدام بمختلف أنواع المثبتات الكيماوية مع توفير التدفق الداخل والخارج للمغذيات والكائنات الحية المنظمة لها. ومن بين الأمثلة على الأنظمة البيئية الدقيقة هي أحواض اسماك الزينة .

الأنظمة البيئية غير الكاملة: Incomplete Ecosystems

تعتبر الأنظمة البيئية التي تملك جميع المكونات الأساسية للنظام البيئي (المكونات الإحيائية وغير الإحيائية) نظاماً بيئياً متكاملة Complete Ecosystems إلا أنه توجد بعض الأنظمة البيئية التي ينقصها واحد أو أكثر من هذه المكونات لذا سميت بالأنظمة البيئية غير الكاملة. ومن الأمثلة الواضحة لهذه الأنظمة تلك التي تتواجد في الأعماق السحيقة للبحار والمحيطات إذ توجد كائنات محللة وأخرى مستهلكة في حين لا وجود للكائنات المنتجة بسبب الظلام لعدم وصول الأشعة الضوئية إلى تلك الأعماق ويكون المستهلك في هذه الحالة مؤلفاً من كائنات تتغذى على ما يسقط من نباتات أو حيوانات ميتة من الطبقات العليا. ومن الأمثلة الأخرى المتعددة للأنظمة البيئية غير الكاملة مثل مناطق الكهوف ذات الظلام الدامس إذ لا يتواجد المنتج لنفس السبب السابق ويلاحظ فيها فقط المستهلك والمحللات. وقد توجد أشكال في الأنظمة غير الكاملة تتألف من الكائنات المنتجة والمحللة فقط مع غياب المستهلك كما هي الحال في ازدهار الطحالب السامة في الأنظمة البيئية المائية إذ تموت الكائنات المستهلكة عند تغذيتها مما يمنع سريان الطاقة خلال السلسلة الغذائية.

المفاهيم المتعلقة بالنوع والفرد:

هناك عدد من المفاهيم ذات العلاقة بالنوع Species والفرد Individual في النظام البيئي فيما يأتي بعضاً منها:

الموطن والمركز البيئي: Habitat and Ecological Niche

يعرف الموطن Habitat بأنه الوسط البيئي أو المكان الذي يعيش فيه أو يلجأ إليه الكائن الحي.

اما المركز البيئي Ecological niche فيعرف بأنه المكان الطبيعي الذي يحتله

الكائن الحي فضلاً عن أثره الوظيفي في المجتمع.

وبمعنى آخر فإن المركز البيئي هو أكثر شمولاً من تعبير الموطن. فيعبر عن الموطن انه

عنوان الكائن الحي، في حين يكون المركز البيئي حرفته بالمعنى الحيائي. وكان العالم جارس

التون Charles Elton (١٩٢٧) في انكلترا من الأوائل الذين استخدموا تعبير المركز

البيئي Niche بمعنى الحالة الوظيفية للكائن الحي في مجتمعه .

المكافئ البيئي Ecological equivalent

تُعرف الكائنات التي تحتل المراكز البيئية نفسها أو أخرى مشابهة لها في مناطق

جغرافية بالمكافئات البيئية Ecological equivalent.

التوازن البيئي: Environmental Stability

التوازن الطبيعي Homeostasis هو التعبير الذي ينطبق عموماً على ميل

الأنظمة الحياتية لمقاومة التغير وتبقى في حالة متوازنة.

لقد اتفق علماء البيئة على أن أي إخلال في التوازن الطبيعي لأي نظام بيئي يعد نوعاً

من أنواع التلوث Pollution مما يدل على أن التوازن البيئي ذو أهمية في استقرار مكونات

ذلك النظام البيئي ويقصد بالإخلال في التوازن الطبيعي هو التغيرات المفاجئة لإحدى أو أكثر

من المكونات الإحيائية أو غير الإحيائية.

المحاضرة الرابعة

الدورات الكيميائية الأرضية الحياتية Biogeochemical Cycles

بالإمكان تفهم العديد من مبادئ النظم البيئية من خلال تتبع دورة العناصر الرئيسية مثل الكربون والأوكسجين والهيدروجين والنيتروجين والفسفور والكبريت بين المكونات الحية وغير الحية للنظام البيئي.

وبالرغم من ان ما يتواجد في داخل جسم الكائن الحي من العناصر قد تجاوز الأربعين عنصراً الا ان اعتماد الحياة على الطاقة يتزامن مع احتياجاتها لما هو متوافر من حوالي عشرين عنصراً ضرورياً لديناميكية الفعاليات الحيوية للكائن الحي . كما ان خمسة عناصر منها وهي الكربون والأوكسجين والهيدروجين والنيتروجين والفسفور تمثل أكثر من (٩٧%) من تركيب البروتوبلازم في معظم أنواع الكائنات الحية.

ان انتقال هذه العناصر من الحالة اللاعضوية إلى الحالة العضوية ومن ثم رجوعها إلى الحالة اللاعضوية قد تسبب الاختلاف والتباين بين عدد الكائنات الحية وأنواعها من منطقة إلى أخرى حسب سرعة التحول (سرعة الانتقال) هذه العناصر من حالة إلى حالة أخرى، وكذلك باختلاف كميتها والتي ترتبط وتتغير باختلاف عوامل محيطية وحياتية عديدة.

ان هذه العناصر والمواد يجري تدويرها في النظام البيئي بصورة مستمرة، لذا فإن جميع المواد أو العناصر الموجودة في أجسام الأحياء كالماء والكربون والنيتروجين والأكسجين وغيرها من العناصر والتي تكون موجودة أساساً في قشرة الأرض أو في الصخور أو في المحيط الجوي يجري تدويرها جميعاً في النظام البيئي بصورة مستمرة، وتمر هذه العناصر والمواد في مسارات متعددة تشمل الكائنات الحية والمياه والهواء والتربة والصخور.

ان متابعة هذا المسار أي مسار انتقال أي عنصر من الحالة اللاعضوية إلى الحالة العضوية ورجوعه إلى الحالة اللاعضوية في الطبيعة تسهل إدراك العلاقات المتواجدة بين الكائنات الحية والمحيط الذي تتواجد فيه.

تكون بعض الدورات مقتصرة على مواقع محددة أساساً وتسمى الدورات الموقعية

Local cycles والأخرى الدورات المحيطية (الشاملة) Global cycles.

تشمل الدورات الموقعية على العناصر ذات الحركة المحدودة أي العناصر التي لا

تستطيع الانتقال إلى مسافات بعيدة.

في حين ان الدورات المحيطية الشاملة تشمل على مركبات غازية تتعلق أو تتوثق مع جميع الكائنات الحية على الكرة الأرضية. بمعنى انها تشمل المحيط الحيوي كله.

وهناك ثلاثة أنواع من الدورات يمكن ملاحظتها في النظام البيئي هي:

١. الدورة المائية Hydrologic cycle: التي تمتاز بدوران مركب الماء في الطبيعة.

٢. الدورة الغازية Gaseous cycle: التي يتم فيها تكوين الغازات وتساهم فيها الكائنات الحية ومحيطها.

٣. الدورة الرسوبية Sedimentary cycle: التي يتم فيها تكوين العناصر الكيميائية وتساهم فيها الكائنات الحية ومحيطها.

ان تحليل دورات العناصر ضمن النظام البيئي هو الوسيلة الصحيحة لفهم النظام

البيئي. وقد تقسم الدورات الكيميائية الأرضية الحياتية اعتماداً على مصدر هذه العناصر إلى نوعين رئيسيين هما:

١. الدورات الغازية: حيث يكون الغلاف الجوي هو المصدر والمستودع الأساسي لها.

٢. الدورات الرسوبية: حيث يكون سطح الكرة الأرضية هو المستودع الأساسي لها

(الصخور والتربة).

وقد تقسم هذه الدورات إلى:

١. دورات كاملة.

٢. دورات غير كاملة.

أنواع الدورات:

أولاً: دورة الماء: Hydrologic cycle

يعد الماء أساساً لكل الكائنات الحية ويشكل الماء الجزء الأكبر من أجسام وأنسجة معظم الأحياء. ويؤدي الماء دوراً مهماً ليس فقط بالنسبة لنشوء الأنواع في الأحقاب الجيولوجية الغابرة وفي استمرار الحياة في الكرة الأرضية في الوقت الحاضر بل كذلك على المستوى الخلوي والمستوى الجزيئي. ويكون الماء حوالي (٦٠-٩٠%) من الوزن الطري لمعظم الأحياء بصورة عامة.

تصل نسبة الماء في جسم الإنسان بحدود (٦٠-٧٠). وتقدر كمية الماء التي تفقد من جسم الإنسان بحدود (٢٥٠٠ سم^٣) يومياً خلال العمليات الأبرازية المختلفة وعملية التنفس. عند ملاحظة انتشار المياه في الكرة الأرضية فإن أكثر من (٧٠%) من سطح الكرة الأرضية تغطيها المياه التي تشكل المحيطات والبحار بصورة رئيسية.

الدورات الغازية: Gaseous cycles

سننتقل إلى أهم الغازات ذات العلاقة الوثيقة بحياة الكائنات الحية وبيئتها ودورها في البيئة وهي:

١. دورة الكربون: Carbon cycle

يعتبر الكربون المكون الأساس لكافة لأكائنات الحية فهو يدخل في كل خلية من خلايا الجسم.

تعد دورة الكربون من أبسط دورات العناصر بسبب تميز مكوناتها الرئيسية . كما ان هذه الدورة تعد من الدورات الكاملة وذلك لان الكربون يعود إلى المحيط البيئي بنفس السرعة التي يزول فيها. ويكون المسار الرئيسي للكربون في هذه الدورة من المحيط الجوي Atmosphere الذي يكون المخزن الأساس له في الكائنات المنتجة وبشكل رئيسي النباتات الخضراء ومن ثم الكائنات المستهلكة ومن هاتين المجموعتين إلى الكائنات المحللة التي تتمثل بالبكتريا والفطريات ومما تعود إلى المحيط الجوي.

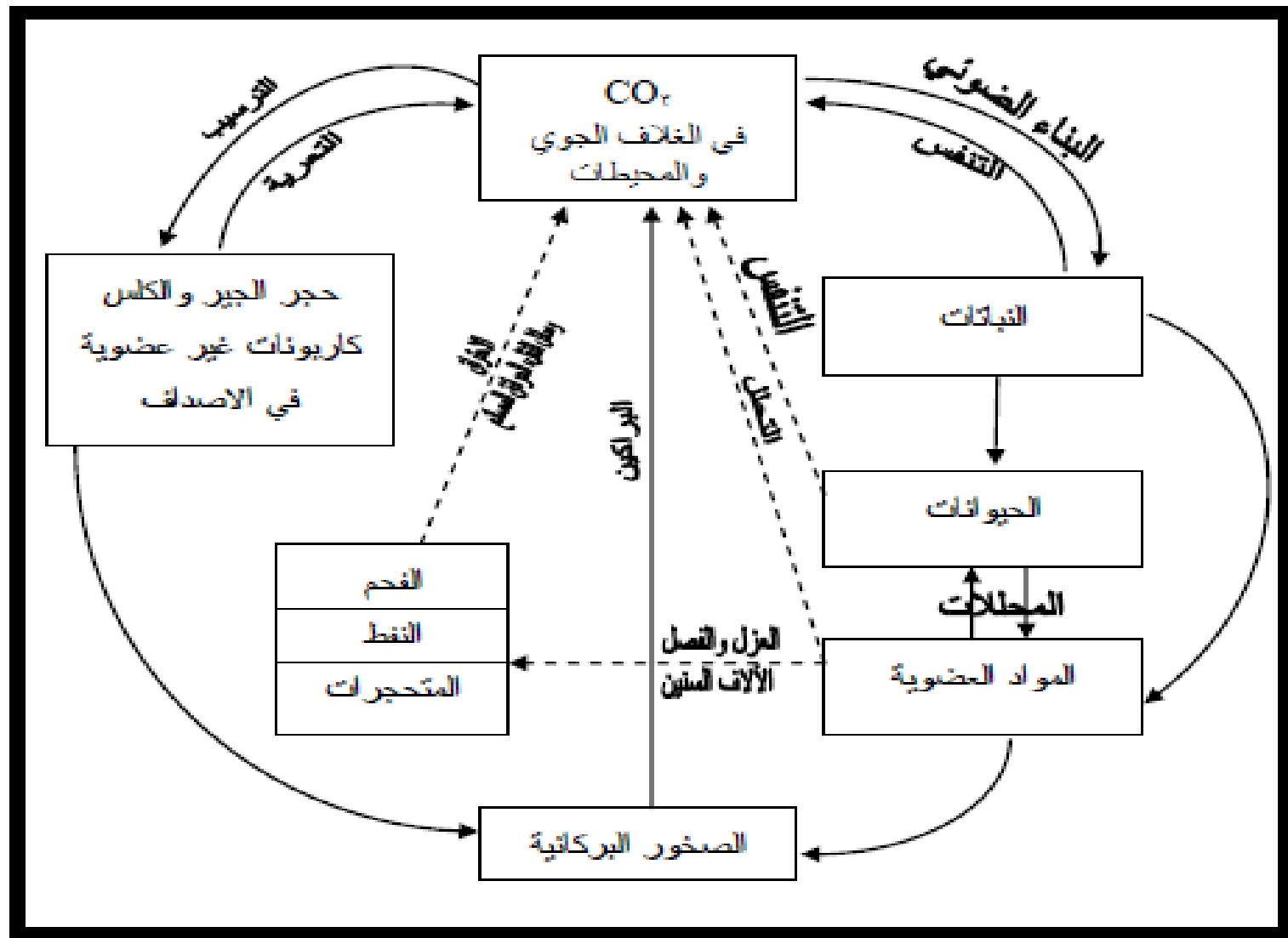
يكون الكربون مخزون بشكل غاز CO_2 الموجود في الهواء الجوي أو ذائباً في الماء. وبالرغم من قلة كمية غاز CO_2 في الهواء الجوي حيث تبلغ نسبة حوالي (٠.٠٣%) فإنه يلعب دوراً أساسياً ومهماً لسببين هما:

أ. قدرته على امتصاص الحرارة القادمة من الشمس والمنعكسة من سطح الأرض

وبالتالي يقوم بتكثيف طبقات الجو السفلية.

ب. يعتبر المصدر الأساس في عملية البناء الضوئي في النباتات Photosynthesis.

خلال عملية البناء الضوئي فإن الكربون اللاعضوي الذي هو على هيئة غاز ثاني
أكسيد الكربون CO_2 يتحول إلى كربون عضوي يُثبت في الخلايا النباتية ويعود الكربون
مرة أخرى إلى الجو على هيئة غاز CO_2 خلال عمليات التنفس للكائنات الحية المختلفة، وبعد
موت الكائنات الحية وخلال عمليات التحلل التي تقوم بها البكتيريا والفطريات تتحلل فيها المادة
العضوية وتتحول إلى غاز CO_2 فضلاً عن الأكسدة بالعوامل الأحيائية كارتفاع درجة
الحرارة.



دورة الكربون

٢. دورة النيتروجين: Nitrogen

يعتبر الهواء الجوي المخزن الرئيسي للنيتروجين الغازي والذي يكون أكثر العناصر شيوعاً ضمن الغلاف الجوي إذ يكون حوالي (٧٨%) بالحجم من الهواء المحيط بالكرة الأرضية، ولهذا فإن دورته الشاملة توفر بديلاً ثابتاً تقريباً لما يثبت من قبل الأحياء الدقيقة التي توفر كل ما يحتاجها النباتات في حياتها تقريباً.

يعتبر النيتروجين من أكثر العناصر الغذائية شيوعاً في التربة، وأكثر العناصر الغذائية نقصاً في التربة، وأكثر العناصر الغذائية التي يمتصها النبات. مصادر النيتروجين يمكن تقسيمها إلى أربعة مصادر هي:

مصادر النروجين يمكن تقسيمها إلى أربعة مصادر هي:

أ. المعادن الأولية والصخور أو مادة الأصل التي تكونت منها التربة.

ب. عملية تثبيت النروجين الجوي بواسطة الكائنات الحية الدقيقة.

ج. المادة العضوية الناتجة من تحلل مخلفات النباتات والحيوانات.

د. وهناك عامل آخر وهو المصدر الصناعي أي إضافة الأسمدة الصناعية على الرغم ان دورة النروجين في السلسلة الغذائية معقدة بعض الشيء ولكنها تبدأ بواسطة بعض أنواع البكتريا والطحالب التي تثبت النروجين من حالته الغازية إلى صورة أملاح النتريت والنترات، وتسمى هذه الكائنات بالكائنات المثبتة للنروجين. وهي :

هـ. أ. البكتريا غير التعايشية المثبتة للنروجين

.Asymbiotic nitrogen fixing bacteria

أو تسمى البكتريا حرة المعيشة مثل البكتريا الهوائية أزوتوباكتر Azotobacter

والبكتريا اللاهوائية كلوستيريديوم Clostridium.

ب. البكتريا التعايشية المثبتة للنيتروجين: Symbiotic nitrogen fixing bacteria:

المتواجدة في العقد الجذرية لبعض النباتات البقولية كالبرسيم والحبث والبقلاء مثل

بكتريا لعقد الجذرية رايزوبيوم Rhizobium.

ج. بعض الطحالب الخضراء المزرقة: Blue green algae

تُثبت النُّروحين مثل الطحالب الألبينا *Anabaena* في حقول نبات الرز وطحالب

النُّوسُوك *Nostoc*

د. ويمكن ان تتم عملية تثبيت النُّروحين الجوي بواسطة التأثير المؤين للبرق تُسمى

Electrification الكهربية، ويصل إلى التربة كأكاسيد للنُّروحين.

ان للبكتريا دوراً واضحاً في عمليات التحلل للمركبات النيتروجينية خلال عمليات ثلاثة

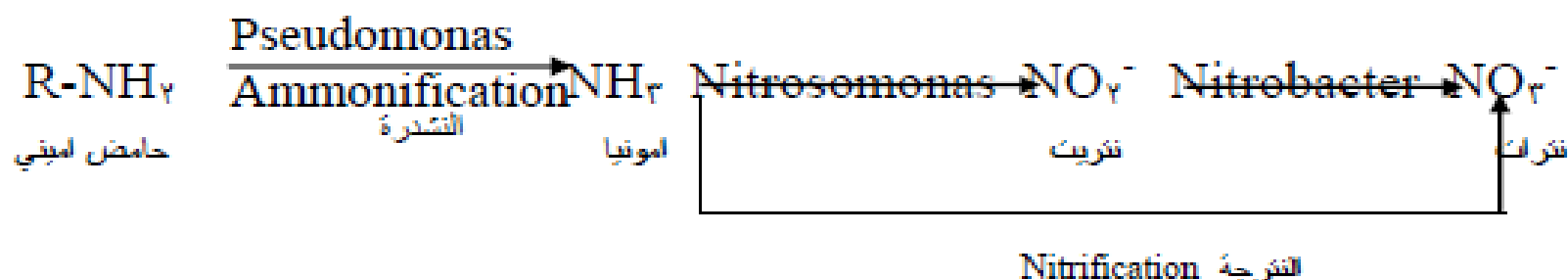
هي: أ. النشدة Ammonification ، ب. النترجة Nitrification ج. عكس النترجة

Denitrification التي يشارك فيها أكثر من نوع من البكتريا. إذ تساعد بكتريا النشدة مثل

بسلودوموناس Pseudomonas في تحلل الحوامض الامينية (-NH_2 group) وإنتاج الامونيا

NH_3 . وهذه الامونيا بدورها تتأكسد وتتحول إلى نيتريت NO_2^- بسرعة بواسطة

بكتريا النتريت مثل نايتروسوموناس Nitrosomonas ومن ثم تتحول إلى
النترات NO_3^- بواسطة بكتريا النترات مثل نايتروباكتير Nitrobacter



إلى الجو N_2O , NO_2 Denitrification

عكس النتجة

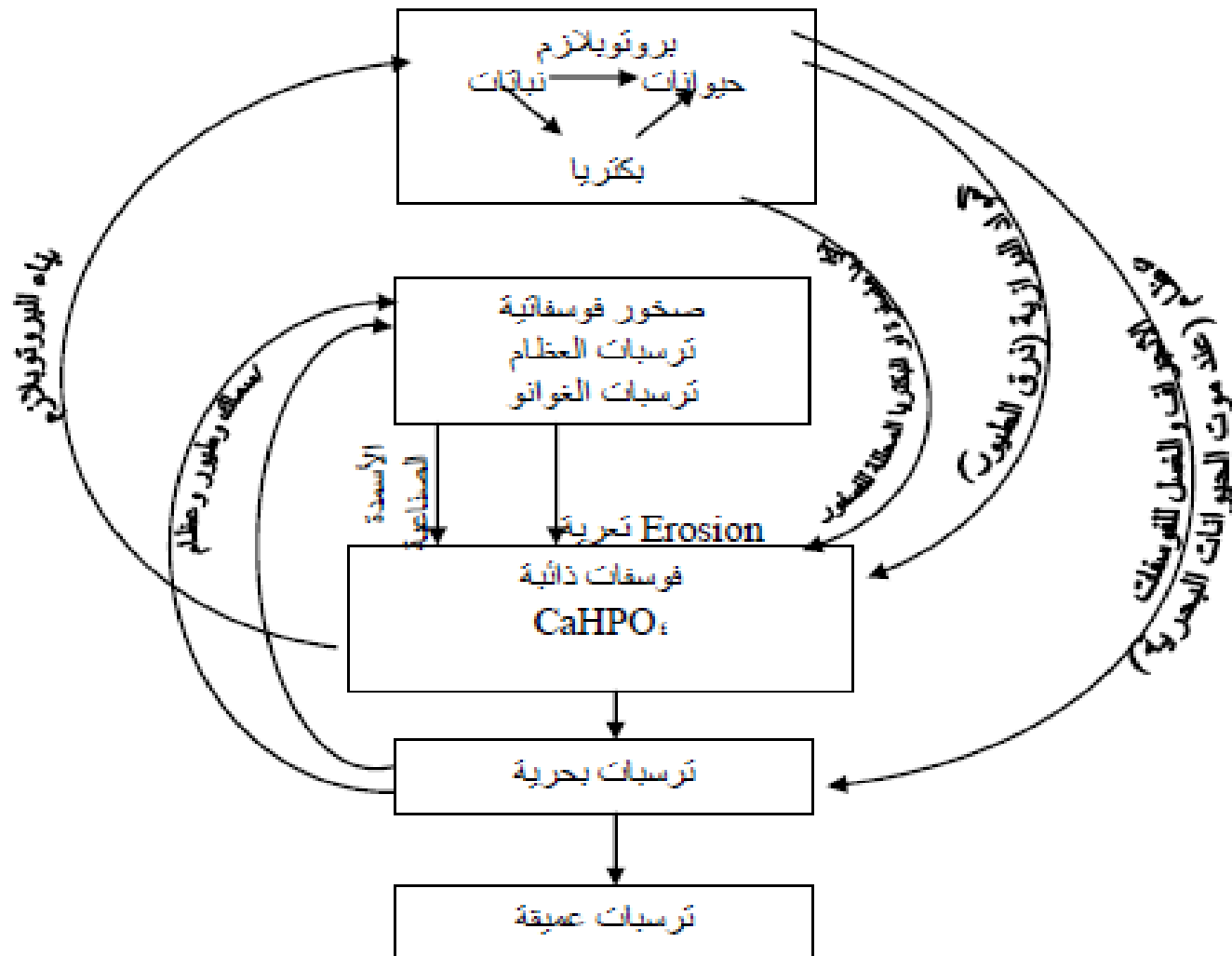
وهناك بعض الأنواع من البكتريا تساعد على ارجاع النتروجين إلى صيغته
في الجو أي تعيد النتروجين المثبت من التربة إلى المحيط الجوي بواسطة عملية تسمى عكس
النتجة Denitrification وهي عملية اختزال ميكروبي للنترات أو النتريت إلى غازات
النتروجين يفقد ويتطاير في الجو . وهذه البكتريا هي الثايوباسيليس Thiobacillus
denitrificans وبكتريا مايكروكوكس Micrococcus denitrificans ان وجود هذه
الانواع من البكتريا له أهمية كبيرة في المحافظة على الاتسباب الدوري للنتروجين من خلال
أي نظام بيئي

ثالثاً: الدورات الرسوبية: Sedimentary cycles

دورة الفسفور: Phosphorus

الفسفور من العناصر الأساسية الضرورية للحياة فهو يدخل في تركيب الخلية لجميع الاحياء، ويؤدي دوراً رئيسياً في خطوات متعددة في العمليات الايضية فهو من العناصر الأساسية في بنية جزيئة الـ DNA والـ RNA . ومن العناصر الأساسية في مركبات الطاقة ATP ثلاثي فوسفات الادينوسين . فضلاً عن اشتراكه في تركيب الليبيدات المفسفرة التي تدخل في تركيب العضيات والأغشية الخلوية. اما الفسفور اللاعضوي فيكون على هيئة ايونات الفسفور PO_4^{3-} و HPO_4^{2-} و $H_2PO_4^-$ والتي تمتصها النباتات وتثبت في الخلايا خلال

العمليات الأيضية، أما الخزين الأساسي للفسفور في الطبيعة فهو الصخور الفوسفاتية
(معدن الأباتيت Apatite) وبقايا ذرق الطيور (الغوانو) وفضلات الأسماك والعظام
والترسبات في الحيوانات المتحجرة، ويتدفق الفسفور من هذه العناصر خلال عمليات التآكل
والتعرية Erosion والانجراف فضلاً عن عمليات التقيب واستخدامات الأسمدة المختلفة، إن
الدورة الكيميائية الأرضية الحياتية للفسفور يمكن أن تتوضع كما في الشكل الآتي:



المحاضرة الخامسة

قوانين التحمل والعوامل المحدد: Tolerance laws & Limiting factors:

يُتأثر توزيع الكائنات الحية وانتشارها على الكرة الأرضية بطبيعة تحملها للتغيرات في العوامل البيئية بصورة عامة، والتي تشمل عدد من العوامل كالحرارة والرطوبة والضوء والرياح وطبيعة التربة ونوعية الأحياء المتواجدة في تلك المنطقة وغيرها من العوامل. وعلى هذا الأساس يمكن تفهم أنماط الوفرة والانتشار للمجاميع الحيوانية نباتية أو حيوانية.

يلاحظ أن بعض الأنواع من الكائنات الحية ذات مستويات تحمل عالية لعدد من العوامل البيئية مما جعلها تمتلك القدرة على الانتشار الواسع في مناطق مختلفة مثل العصفور وورد الجوري والثيل وأشجار اليوكالبتوس. وهناك أنواع أخرى تعيش في منطقة محددة أي أنها محدودة الانتشار وذلك لعدم تحملها لبعض العوامل البيئية مثل الدببة وأشجار النخيل والبلوط والجوز واللوز.

قانون ليبج للحد الأدنى: Liebig's law of the minimum

أوضح العالم الألماني Liebig عام ١٨٤٠ بأن هناك علاقة بين نمو الكائنات الحية وديمومتها في بيئتها الطبيعية وبين توفر الظروف البيئية والعوامل التي يحتاجها الكائن الحي . وينص قانون ليبج Liebig على ان المواد الأساسية المتوافرة في موطن Habitat الكائن الحي بكميات قليلة جداً يَتَوَبَّع مقدارها من الحد الأدنى الحرج الضروري لحياة الكائن الحي ونموه تعد هي العامل المحدد لذلك النوع من الاحياء.

لذا سمي قانون ليبج بقانون الحد الأدنى Law of minimum .

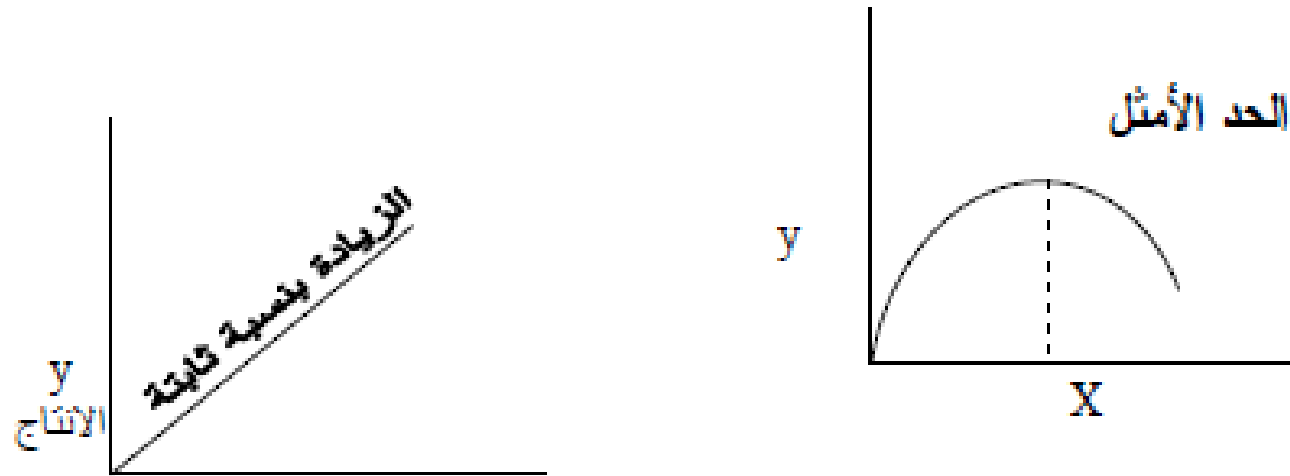
بدأ ليبج عمله على النباتات إذ أشار إلى ان نمو النباتات يعتمد على كمية المادة الغذائية التي توفر لها بمقدار الحد الأدنى.

إذ عرّف limiting factor العامل المحدد بما يلي:

"أن العنصر الغذائي الموجود في التربة أو في وسط النمو بأقل كمية لتلبية حاجة

النبات مقارنة بالعناصر الأخرى يكون هو العامل المحدد للإنتاج".

أي أن إضافة أي كمية من العنصر المحدد فإن الإنتاج سيزداد بصورة مضطردة ثابتة



ثم وضع العالم Wollny عام ١٨٩٧ قانون الحد الأمثل Law of optimum وهو

أنه بإضافة العامل المحدد فسيزداد الإنتاج عن الحدود الدنيا ليصل إلى الحد الأمثل ثم يبدأ الإنتاج بالانخفاض بزيادة العامل المحدد للإنتاج.

وقد توسع الباحثون بعدئذ ليشمل عوامل مختلفة أخرى كالعوامل الفيزيائية مثل

الضوء والحرارة والرطوبة والعوامل الكيميائية والبيولوجية فضلاً عن عامل الزمن.

قانون شيلفورد للحد الأعلى : Shelford's law of the maximum

يعتمد تواجد الكائن الحي في موطن ما على أمور عدة، كما ان غياب الكائن الحي أو فشله في التواجد في موطن ما يمكن السيطرة عليه خلال زيادة ان ونقصان نوعاً أو كما لبعض العوامل والتي يمكن ان تقترب من حدود التحمل لذلك الكائن.

لقد قام العالم شيلفورد في عام ١٩٢١ بتوسيع قانون الحد الأدنى مما جعله يعلن عن قانون الجديد المسمى بقانون شيلفورد للتحمل Shelford's law of tolerance أو قانون الحد الأعلى Law of maximum ويتضمن هذا القانون (ان أي كمية أو عامل يتفوق الحد الأقصى الحرج يستطيع ان يوقف نمو الكائن الحي وتكاثره في بيئته الطبيعية وبذلك سوف يخرج من تلك المنطقة). لذا فإن قيمة العامل وكميته يجب ان تبقى دون الحد الأقصى الحرج لتحمل الكائن الحي.

ويمكن ان يعرف هذا القانون (ان بقاء أو عدم بقاء الكائن الحي في موطن ما يعتمد على عوامل متداخلة عدة ومعقدة وان زيادة كمية أو نسبة أي من العوامل لتقترب من حدود تحمل الكائن الحي تحدد بقاءه).

المفاهيم الأساسية في تطبيقات قانون التحمل:

١. ان الكائنات الحية التي لها مدى تحمل واسع لمعظم العوامل البيئية هي التي تكون أوسع الكائنات الحية انتشاراً في الطبيعة وأكثرها احتمالاً على البقاء.
٢. ان بعض الكائنات الحية تمتلك مديات واسعة للتحمل لبعض العوامل البيئية في حين لها مديات تحمل ضيقة لعوامل أخرى.
٣. ان نقص لعمية ما أو عامل ما في الطبيعة يؤثر سلباً أو إيجابياً على مدى التحمل لعامل آخر.
٤. ان مديات التحمل لعامل من العوامل البيئية غالباً ما يتغير مكانياً وزمانياً.
٥. ان العلاقات بين الكائنات الحية المختلفة كالنفاذ والتطفل والافتراس لها دور واضح في التأثير على انتشار تلك الأحياء في مديات تحملها.

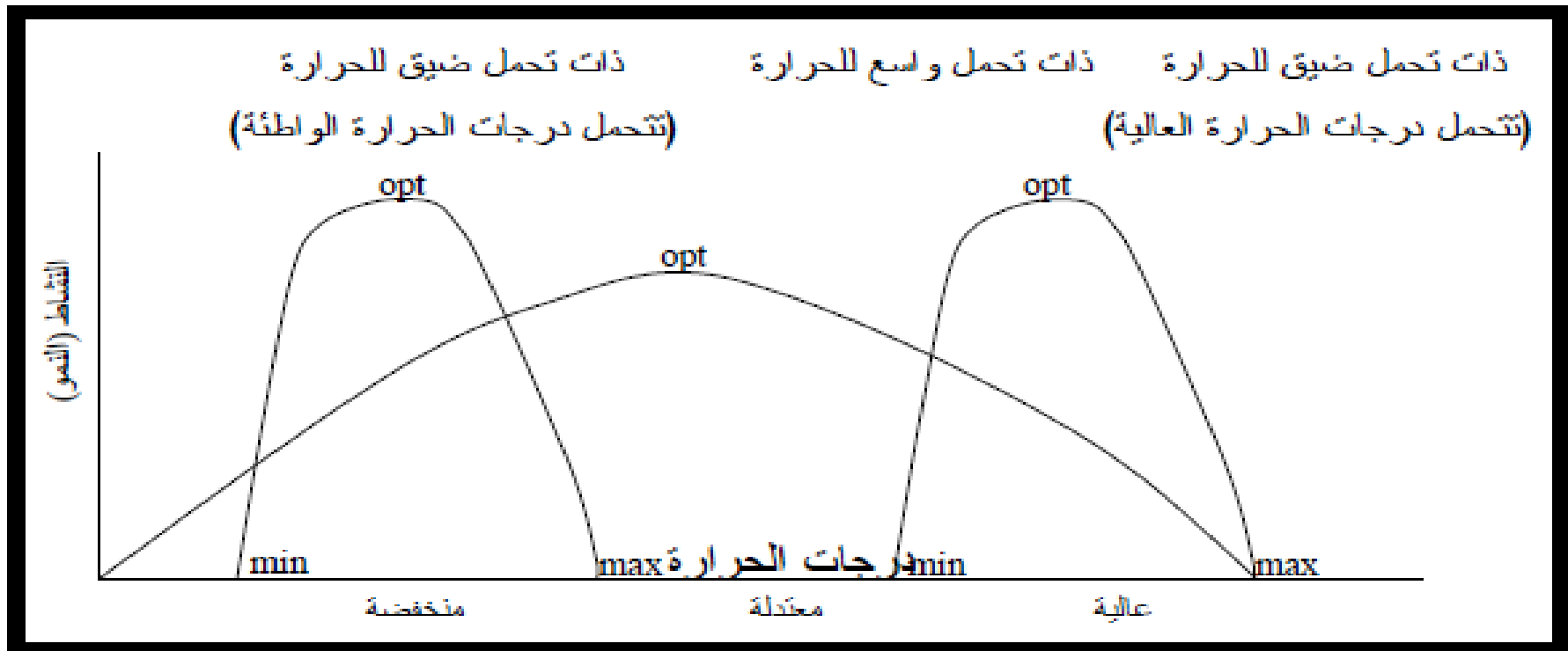
مفهوم الجمع (بين قانون الحد الأدنى والحد الأعلى) للعوامل المحددة:

Combined concept of limiting factors

هناك قانون آخر يتعلّق بالعوامل المحددة ومستويات التحمل وهذا القانون ينص على :
(ان بقاء الكائن الحي أو عدمه يعتمد على مجموعة من العوامل والظروف البيئية المتباينة،
وان أي من العوامل إذا اقترب من حدود التحمل أو تعداه يقال عنه يمثل العامل المحدد).
أي ان العوامل المختلفة من حيث الكمية والنوعية يجب ان تتواجد بحد أدنى في الأقل
وذلك في المحيط الذي يتواجد فيه الكائن الحي وان يكون ضمن مدى تحمل الكائن الحي في
ذلك النظام البيئي.

أي انه كلما زاد تحمل الكائن الحي للظروف البيئية المحيطة به ازداد انتشاره وتحمله.
وان مدى تحمل الكائن الحي للظروف البيئية يختلف باختلاف الكائن الحي.

فلو اخذنا مثلاً على ذلك حيوانات الجمال والبطريق فكلاهما من الكائنات الحية قليلة التحمل أي ذات مدى تحمل ضيق ولكن باختلاف واضح، فالجمال تعيش في المناطق الصحراوية الحارة وتحمل درجات الحرارة العالية والظروف البيئية القاسية الناتجة عن ذلك ولكنها لا تتحمل البرودة أو الانخفاض الكبير لدرجات الحرارة العالية، علماً بأن انتشار الاثنين يكون محدوداً. وهذا يمكن توضيحه في الشكل الآتي



ان مدى تحمل العديد من العوامل البيئية تستعمل بشكل واسع من قبل علماء البيئة في وصف الكائنات الحية بالإشارة إلى كونها ضيقة التحمل (Steno) أو تكون واسعة التحمل (Eury) وكما يلي:

<u>العامل البيئي</u>	<u>مدى تحمل ضيق</u>	<u>مدى تحمل واسع</u>
الحرارة	Stenothermal	Eurthermal
الرطوبة	Stenohydric	Euryhydric
الملوحة	Stenohalic	Euryhalic
الغذاء	Stenophagic	Euryphagic



المحاضرة السادسة

العوامل المؤثرة ذات الأهمية كعوامل محددة :

سننظر هنا إلى العوامل البيئية اللاحيائية الفيزيائية منها والليولوجية ذات الأهمية البالغة والتي لها تأثير محدد على الكائنات الحية وانتشارها.

أولاً: درجة الحرارة Temperature

تعتبر درجة الحرارة من أهم العوامل البيئية ذات التأثير المحدد للكائنات الحية، إذ تعد من العوامل الأساسية المؤثرة في العمليات الأيضية Metabolism لكل الكائنات الحية كالتنفس والتفاعلات الانزيمية المختلفة.

يلاحظ ان لكل كائن حي درجة حرارة مثلى للنمو Optimum temperature فضلاً عن مدى معين من درجات الحرارة. وهناك اختلافات واسعة بين المديات لتحمل الكائنات الحية المختلفة من درجات الحرارة، إذ ان المدى الحراري يعتمد على عوامل داخلي وخارجية وهي:

أ. الصفات الوراثية.

ب. العمر.

ج. بيئة الكائن الحي.

وقد تتأقلم بعض الأحياء إلى مديات من درجات حرارة عالية أو منخفضة خارج المدى المحدد لذلك الكائن الحي من خلال بعض التكيفات التي تمتلكها الكائنات الحية لمقاومة درجات الحرارة في حديقها الأدنى والأعلى وهذه التكيفات هي: Adaptation

١. التكيفات الفسلجية.

٢. التكيفات التركيبية لمقاومة التغير في درجة الحرارة.

٣. التكيفات السلوكية.

ثانياً: الرطوبة: Humidity

يعد عامل الرطوبة ذات أهمية واضحة في بيئة اليابسة، إذ إن الرطوبة يقصد بها توافر جزيئات الماء في الغلاف الجوي أو في سطح التربة أو في أعماقها . ويشمل مفهوم الرطوبة التساقط Precipitation بأنواعه المختلفة كالأمطار والثلوج والندى والتي تعد المصدر الرئيسي للرطوبة في التربة.

إن فترة سقوط الأمطار وكمياتها تؤثر في انتشار الكائنات الحية المختلفة خاصة النباتات ومن ثم الحيوانات وصولاً إلى الإنسان . وهناك تفاوت كبير في معدلات التساقط في

و يمكن تقسيم العراق اعتماداً على معدلات سقوط الأمطار إلى أربع مناطق رئيسية

لي:

١. الصحاري: تتركز في المنطقتين الجنوبية والغربية ويكون معدل سقوط الأمطار سنوياً (أقل من ١٠٠ ملم).
 ٢. السهول المنبسطة: وتتواجد في منطقة ما بين النهرين دجلة والفرات في وسط العراق ويتراوح معدل سقوط الأمطار السنوي ما بين (١٠٠-٢٠٠ ملم).
 ٣. المنطقة المتموجة: وتقع شمال منطقة السهول ويتراوح معدل سقوط الأمطار السنوي ما بين (٢٠٠-٥٠٠ ملم).
 ٤. المنطقة الجبلية: وتشمل منطقة السلاسل الجبلية في الشمال والشمال الشرقي من القطر ويتراوح معدل سقوط الأمطار السنوي ما بين (٧٠٠-١٢٠٠ ملم).
- واعتماداً على توفر الرطوبة يمكن تقسيم النباتات إلى ثلاث مجاميع رئيسية هي:
١. النباتات المائية Hydrophytes تعيش هذه النباتات في وسط مائي.
 ٢. النباتات الوسطية Mesphytes تحتاج هذه النباتات إلى كمية معتدلة من الماء.
 ٣. النباتات الصحراوية Xerophytes تعيش هذه النباتات في بيئة صحراوية قاحلة.

ثالثاً: الضوء: Light

يطلق مصطلح الضوء على الجزء المرئي Visible radiation من الإشعاع الشمسي Solar radiation وهذا الإشعاع يعد مصدراً للطاقة الكلية للأرض تقريباً حيث يكون على هيئة موجات كهرومغناطيسية ذات طول موجي يتراوح بين (٢٩٠-٥٠٠٠) ميكرون أما الضوء فهو جزء من ذلك الإشعاع ويقع بطول موجي يتراوح بين (٣٨٠-٧٦٠) ميكرون. يعد الضوء من العوامل المهمة في النظام البيئي وترجع أهميته إلى:

١. الضوء مصدر للطاقة المهمة في عملية البناء الضوئي.
٢. يعمل على بناء الكلوروفيل والصبغات الأخرى وبذلك يكون مسؤول عن تلوين النباتات والحيوانات.
٣. ضروري للابصار فبدونه تتغير أوضاع الكثير من الأحياء وتصرفها.
٤. يؤثر على نمو النباتات من حيث تأثيره على إنبات البذور، موقع وعدد البلاستيدات الخضراء، غلق وفتح الثغور، عملية النتح، عملية التزهير.
٥. يعد الضوء محفزاً للتوقيت اليومي أو الفصلي للكائنات الحية نباتية كانت أم حيوانية. ولفهم أهمية الضوء كعامل بيئي فلا بد من التطرق إلى ثلاثة أمور أساسية وهي:

شدة الضوء: Light intensity

ان لشدة الضوء وكميته تأثيراً ف ينمو النباتات والكائنات الأخرى . وتزداد شدة الضوء في المناطق الاستوائية بسبب الوضع العمودي لأشعة الشمس وبذلك تزداد درجات الحرارة في حين تقل كلما اتجهنا نحو القطبين.

تتأثر شدة الضوء بعد عوامل منها مكونات الهواء الجوي، طوبوغرافية الأرض، الكساء الخضري، كثافة الغيوم ووجود الضباب والدخان والغبار.

ان الجزيئات الصلبة المنتشرة في الهواء (كالغبار والدخان) لها أهمية كبيرة في التأثير على كمية الضوء بسبب حجبها له حيث تعمل كعازل يقلل من شدة الضوء الساقط على سطح الأرض. فالدخان في الدول الصناعية المتقدمة يحجب حوالي (٩٠%) من الضوء. ان التأثير الأكثر خطورة هو تراكم جزيئات الدخان وترسبها بشكل طبقة أو غشاء رقيق على أوراق النباتات فتحجب كمية الضوء اللازم لعملية البناء الضوئي.

نوعية الضوء: Light quality

يتألف الضوء (الجزء المرئي من الإشعاع) Visible radiation من عدة ألوان ذات أطوال موجية مختلفة وهي اللون البنفسجي، الأزرق، الأخضر، الأصفر، البرتقالي، الأحمر. تعد الموجات الحمراء والزرقاء من الضوء ذات تأثير مهم في عملية البناء الضوئي والتي يتم امتصاصها من قبل الصبغات النباتية المسؤولة عن امتصاص الطاقة الضوئية وتحويلها إلى طاقة كيميائية كما يحدث ذلك في صبغة الكلوروفيل. أما الموجة الخضراء فلا يتم امتصاصها بل تعكس من قبل الأوراق لذا فإن اللون الأخضر للعين المجردة هو السائد في ألوان الأوراق النباتية. تختلف الحيوانات في مدى تأثرها بالضوء، فيمكن لبعض الحيوانات العيش في أعماق البحار والمحيطات بعيداً عن الضوء أو العيش في أعماق التربة أو الكهوف وبعضها يحتاج الضوء لحياته.

طول الفترة الضوئية: Photoperiod

تعتبر طول الفترة الضوئية مهمة حيث تؤثر على الفعاليات الموسمية للكائنات الحية .

حيث تؤثر الفترة الضوئية على الحيوانات من خلال علاقتها ببعض الفعاليات الفسيولوجية كما

في الطيور إذ تشمل تغير ريشها ولونه وترسيب الدهن أو وضع البيض والهجرة من مكان
لآخر حيث تهاجر الطيور شمالاً عندما يطول النهار وجنوباً عندما يقصر النهار . كما ان
لطول الفترة الضوئية أهمية كبيرة لعملية التزهير (Flowering) في النباتات حيث هناك ما
يعرف بالفترة الضوئية (Flowering) في النباتات حيث هناك ما يعرف بالفترة الضوئية
الحرثة Critical photoperiod لكل نبات الذي يزهر عندما يتعرض لها . وعلى هذا
الأساس تقسم النباتات إلى ثلاث مجاميع هي:

أ. نباتات النهار الطويل Long-day plants

وهي النباتات التي تزهر عندما تتعرض لفترات ضوئية يومية أطول من الفترة الضوئية الحرجة مثل نبات (الشعير، البرسيم، الشوفان، البنجر، الفجل، السبانخ).

ب. نباتات النهار القصير Short-day plants

وهي النباتات التي تزهر عندما تتعرض لفترات ضوئية يومية أقصر من الفترة الضوئية الحرجة مثل نبات (الرز، الذرة الصفراء، فول الصويا، قصب السكر، التبغ، الدخن).

ج. نباتات النهار المعتدل Neutral-day plants

هذه النباتات تزهر دون العلاقة بطول الفترة الضوئية أي نباتات ليس لها فترة ضوئية حرجة مثل نبات (الطماطة، الخيار، الفاصوليا، زهرة الشمس، القطن).

رابعاً: الغازات Gases

تعتبر من العوامل البيئية المهمة في البيئات الأرضية والمائية على حد سواء، إذ تعد كميات الأوكسجين المتوفرة عاملاً مهماً للتنفس وهو ضروري للنبات والحيوان والإنسان على حد سواء. وإن ازدياد معدل التنفس يؤدي إلى زيادة تركيز غاز اوكسيد الكربون CO_2 في المنطقة، لذلك لابد من حصول توازن بين هذين العاملين لكي تتمكن الكائنات الحية من المعيشة في ظروف مناسبة.

يتراوح تركيز الأوكسجين في الهواء الجوي بحدود (٢١%) فيما يتراوح تركيز ثاني اوكسيد الكربون بحدود (٠.٠٣%) وكما هو معروف فإن CO_2 يعتبر عامل أساسي مهم في عملية البناء الضوئي. ويصبح الأوكسجين محدداً كلما تعمقنا في التربة أو التربة الغدقة . تختلف الحالة في البيئات المائية لأن كميات الأوكسجين O_2 تذوب في الماء.

وبذا تكون في متناول أحياء مائية متنوعة من وقت لآخر ومن مكان لآخر . يعتبر الأوكسجين الذائب من بين أكثر العوامل الكيميائية الحرجة في تأثيرها على البيئة المائية وذلك لأن معظم الكائنات الحية (باستثناء الكائنات اللاهوائية) تحتاج إلى هذا الغاز لاجل تنفسها. وبصورة عامة تعد متطلبات الأوكسجين للنباتات اوطأ منها للحيوانات المساوية لها في

خامساً: التربة Soil

تعد التربة احدى العوامل المهمة والأساسية لنمو الكائنات الحية وانتشارها. فالنباتات تمتد جذورها في التربة لتحصل على الماء والعناصر الغذائية . كما ان التربة تعتبر موطناً Habitat للأحياء المجهرية وللحيوانات مثل دودة الأرض والحيوانات الحافرة. وعند تواجد النباتات في التربة فسوف تتواجد الحيوانات التي تعتمد في غذائها على هذه النباتات كغذاء مباشر أو كمضيف تعيش عليه. تعيش في التربة أنواع مختلفة من الحيوانات كالديدان الخيطية وعديدة الاهداب والحشرات والقوارض بالإضافة إلى الكائنات الحية الواطنة كالباكتريا والفطريات والطحالب والابتدائيات.

تتشكل التربة من تقفت الصخور ويشارك في تكوينها الماء والهواء والأحياء المختلفة . التربة إذن عبارة عن تلك الطبقة السطحية من القشرة الأرضية التي تكونت خلال عملية تقفت الصخور إلى جزيئات صغيرة تشمل كلاً من جزيئات الرمل Sand والغرين Silt والطين Clay .

تُعد التربة نظاماً معقداً تحتوي على أربعة مكونات أساسية هي:

١. الدقائق المعدنية Minerals وهي الرمل والغرين والطين وتُشكل نسبة ٤٥%.

٢. المادة العضوية Organic mater وتُشكل نسبة ٥%.

٣. محلول التربة Soil solution وتُشكل بنسبة ٢٥%.

٤. الهواء Air وتُشكل نسبة ٢٥%.

سالمياً: الملوحة: Salinity

ان للملوحة تأثيرات بيئية واضحة في تحديد الكائنات الحية نوعاً وكماً في البيئات الأرضية أو المائية على السواء.

ان سوء الاستغلال الزراعي للتربة وعمليات الري الزائدة بدون وجود مبال و كذلك ارتفاع مستوى الماء الأرضي وقلة الأمطار وارتفاع درجات الحرارة كل ذلك يؤدي إلى زيادة تراكم الأملاح على سطح التربة مما يجعلها غير صالحة للزراعة ويقلل من عدد الأنواع النباتية النامية فيها.

كما وتعتبر الملوحة عاملاً مهماً في البيئة المائية واعتماداً على درجة الملوحة قُسمت المياه إلى ثلاثة أقسام هي:

١. المياه التي ملوحتها أقل من (٠.٥ جزء بالالف) هي مياه عذبة Fresh water.
 ٢. المياه التي ملوحتها بين (٠.٥ - ٣٠ جزء بالالف) هي مياه موبلحة Brackish water.
 ٣. المياه التي ملوحتها أكثر من (٣٠ جزء بالالف) هي مياه مالحة Saling water.
- ان بعض الأحياء لها قابلية التحمل للمدى الواسع للتغيرات في درجة الملوحة كما هو الحال في الأحياء المائية التي تستطيع العيش في مصبات الأنهار، في حين لا يمكن لأحياء المياه العذبة مثل أسماك الكطان والشبوط والبنّي العيش في المياه المالحة.

سابعاً: درجة الأس الهيدروجيني: PH

تبدو أهمية درجة الأس الهيدروجيني بشكل أوضح في مواطن خاصة مثل التربة حيث تعيش فيها الأحياء المجهرية كالباكتريا والفطريات وجذور النباتات الراقية. وكذلك له أهميته في البيئة المائية. وتتراوح قيم الأس الهيدروجيني في المياه الطبيعية بين (٤-٩) وهناك مديات أكثر أو أقل ولكنها تشكل حالات نادرة.

وللكائنات الحية مديات محددة من قيم الأس الهيدروجيني في البيئة سواء المائية منها أو اليابسة. ان دودة الأرض حساسة لحموضة التربة وقد وجد ان بعض الأراضي الزراعية خالية تماماً من هذه الدودة في الوقت الذي توجد في أراضي المزارع المجاورة وكل ذلك بسبب حموضة التربة. ان اختفاء دودة الأرض وقلة عدد أحياء التربة يحد ويمنع من عملية التحلل الطبيعية للدبال مما يؤدي إلى تجمع كميات من CO_2 بحيث يؤدي في النهاية التي تواجد المواد العضوية السمية.

تاسعاً: المغذيات Nutrients

تحتاج الكائنات الحية في نموها عدد من المغذيات والتي يمكن تصنيفها إلى مجموعتين (عدها ١٦ عنصر)

١. المغذيات الكبيرة **Macronutrients** هي كبيرة مثل الكربون، الهيدروجين،

الأوكسجين، النيتروجين، الفسفور، الكبريت، الكالسيوم، البوتاسيوم، والمغنيسيوم.

٢. المغذيات الدقيقة **Micronutrients** وتشمل المنغنيز، الزنك، النحاس، البورون،

الكلور، و لموليبيديوم، والحديد.

هذه المغذيات تخص النباتات، اما الحيوانات فبالإضافة لهذه المغذيات ف يضاف

الصوديوم واليود، وبعض الأحياء الأخرى كالطحالب العسوية أي الدياتومات **Diatoms**

فيضاف السليكون.

المحاضرة السابعة

الإنتاجية: Productivity

من المعروف ان الكائنات الحية على الكرة الأرضية تستمد طاقتها بصورة مباشرة أو غير مباشرة من الشمس التي تنبعث منها الطاقة بصورة مستمرة. ويتم استغلال هذه الطاقة الضوئية اساساً في عملية البناء الضوئي Photosynthesis التي تقوم بها النباتات الخضراء أي التي تحتوي على صبغات الكلوروفيل أو اليخضور . حيث تقوم هذه الصبغات بامتصاص الطاقة الضوئية الصادرة من الشمس وتحويلها إلى طاقة كيميائية تساهم في عملية تثبيت ثاني اوكسيد الكربون على هيئة مركب عضوي وهو سكر الكلوكوز Glucose والتي تتمثل ل بصورة مبسطة بالمعادلة الآتية:



وان هذا المركب يمكن ان يتحول إلى مركبات عضوية أخرى . ويسمى هذا الانتاج بالانتاج الحيوي Biological productivity. يتميز الانتاج الحيوي عن الإنتاج الكيميائي والصناعي بكون الإنتاج الحيوي عبارة عن عملية مستمرة في حين ان الإنتاج الكيميائي أو الصناعي هو عبارة عن دالة نهاية التفاعل.

يُقسم الإنتاج الحيوي إلى نوعين أساسيين هما:

١. الإنتاجية الأولية Primary productivity

وهي المعدل الذي تُخزن فيه الطاقة الإشعاعية بفعالية البناء الضوئي والتركيب

الكيميائي للكائنات المنتجة وهي النباتات الخضراء على شكل مواد عضوية يمكن ان تستعمل بوصفها مواد غذائية للكائنات الحيوانية الأخرى.

٢. الإنتاجية الثانوية Secondary productivity

وفيها تتحول الطاقة الكيميائية إلى طاقة كيميائية أخرى كطاقة متمثلة أو كفضلات .

ويشار إلى الإنتاجية الثانوية بأنها معدلات خزن الطاقة على المستويات الغذائية للمستهلك.

.....

خطوات الإنتاجية الحيوية ومراحلها:

تبدأ الإنتاجية الحيوية عندما تبدأ النباتات الخضراء استقطاب الطاقة الضوئية من قبل صبغات الكلوروفيل وتحويلها إلى طاقة كيميائية تستغل في تثبيت ثاني أكسيد الكربون على هيئة مادة عضوية والتي تم تعريفها بالإنتاجية الأولية.

ومن المهم التمييز بين المراحل الأربعة الأتية للإنتاجية الحيوية وهي:

١. المرحلة الأولى: GPP الإنتاجية الأولية الإجمالية:

ان مجموع الطاقة (المادة العضوية) التي تشبثها النباتات الخضراء في عملية البناء الضوئي والتي من ضمنها كمية الطاقة المستخدمة في عملية التنفس، تسمى الإنتاجية الأولية الإجمالية Gross primary productivity (GPP) والتي تعرف كذلك بالبناء الضوئي الكلي Total photosynthesis أو التمثيل الكلي Total assimilation .

٢. المرحلة الثانية NPP الإنتاجية الأولية الصافية:

ان الإنتاجية الأولية الإجمالية عندما يطرح منها ما يستهلك في عملية التنفس تصبح
بما يعرف بالإنتاجية الأولية الصافية Net primary productivity
ويرمز لها بـ (NPP) وتمثل مجموع كمية المادة العضوية المخزونة في الأنسجة النباتية.
R يعني Respiration التنفس
 $GPP - R = NPP$
وتعرف كذلك بالبناء الضوئي الظاهر Apparent photo synthesis أو التمثيل
الصافي Net assimilation.

٣. المرحلة الثالثة: NCP الإنتاجية الصافية للمجتمع:

تمثل الإنتاجية الصافية للمجتمع Net community productivity مجموع كمية

المادة العضوية المخترنة لدى النباتات في المجتمع النباتي والتي لم يتم استخدامها أو

استهلاكها من قبل الكائنات معتمدة التغذية (Heterotrophic) أي الكائنات المستهلكة

والكائنات المحللة، خلال المدة التي تمت الدراسة وعادة تكون فصلاً للنمو أو سنة . ان

الإنتاجية الأولية الصافية تخزن كمادة عضوية في الأنسجة النباتية بشكل كتلة حيوية Bio

mass وتقاس بوحدة الوزن في وحدة المساحة (غم/م²) أو (كغم/دونم)

$$NCP = NPP - \text{Heterotrophic consumption}$$

٤. المرحلة الرابعة: SP الإنتاجية الثانوية:

يُشار إلى معدلات خزن الطاقة في المستويات الغذائية للمستهلك بالإنتاجية الثانوية Secondary productivity وهي مجموع كمية الطاقة العضوية المختزنة في اجسام الكائنات المستهلكة. وبما ان الكائنات المستهلكة Consumers تحصل على الطاقة نتيجة تناولها مواد غذائية جاهزة. لذا فإن مجموع الطاقة المختزنة لدى الكائنات المستهلكة تسمى التمثيل Assimilation وليس الانتاج Production.

وبصورة عامة تمثل الإنتاجية productivity نسبة التغير بالكتلة الحية الـ Bio mass بالنسبة لموسم نمو معين أو بالنسبة لسنة واحدة. وتقاس الإنتاجية بـ (غم/م²/سنة).

العوامل المحددة للإنتاجية:

هناك العديد من العوامل التي تؤثر على الإنتاجية وهي:

١. قابلية النبات على تمثيل أو تثبيت ثاني أكسيد الكربون في عملية البناء الضوئي .

هناك طريقتان رئيسيتان لاختزال ثاني أكسيد الكربون واللذان يمثلان الخطوة الأولى في عملية البناء الضوئي وتعتمدان على نوع النبات وهما:

a. طريقة كالفن - بنسن Calvin – Bensen pathway تتبعها نباتات C_3

plants إذ أن غاز CO_2 يثبت على هيئة مركب ثلاثي الكربون هو

3-Phospho Glyceric Acid ومن أمثلتها نبات الحنطة والشوفان

والبنجر السكري وفول الصويا.

٢. طريقة هاتش - سلاك Hatch – Slack Pathway تتبعها نباتات C_4 plants على

هيئة مركب رباعي الكربون هو Oxalic Acetic Acid ومن أمثلتها

نبات قصب السكر والذرة الصفراء هناك فروقات كبيرة بين هاتين المجموعتين من

النباتات منها تشريحية وفسلجية وبيئية .

٣. درجة الحرارة.

٤. نوع الضوء الساقط وشدة.

٥. توفر الماء.

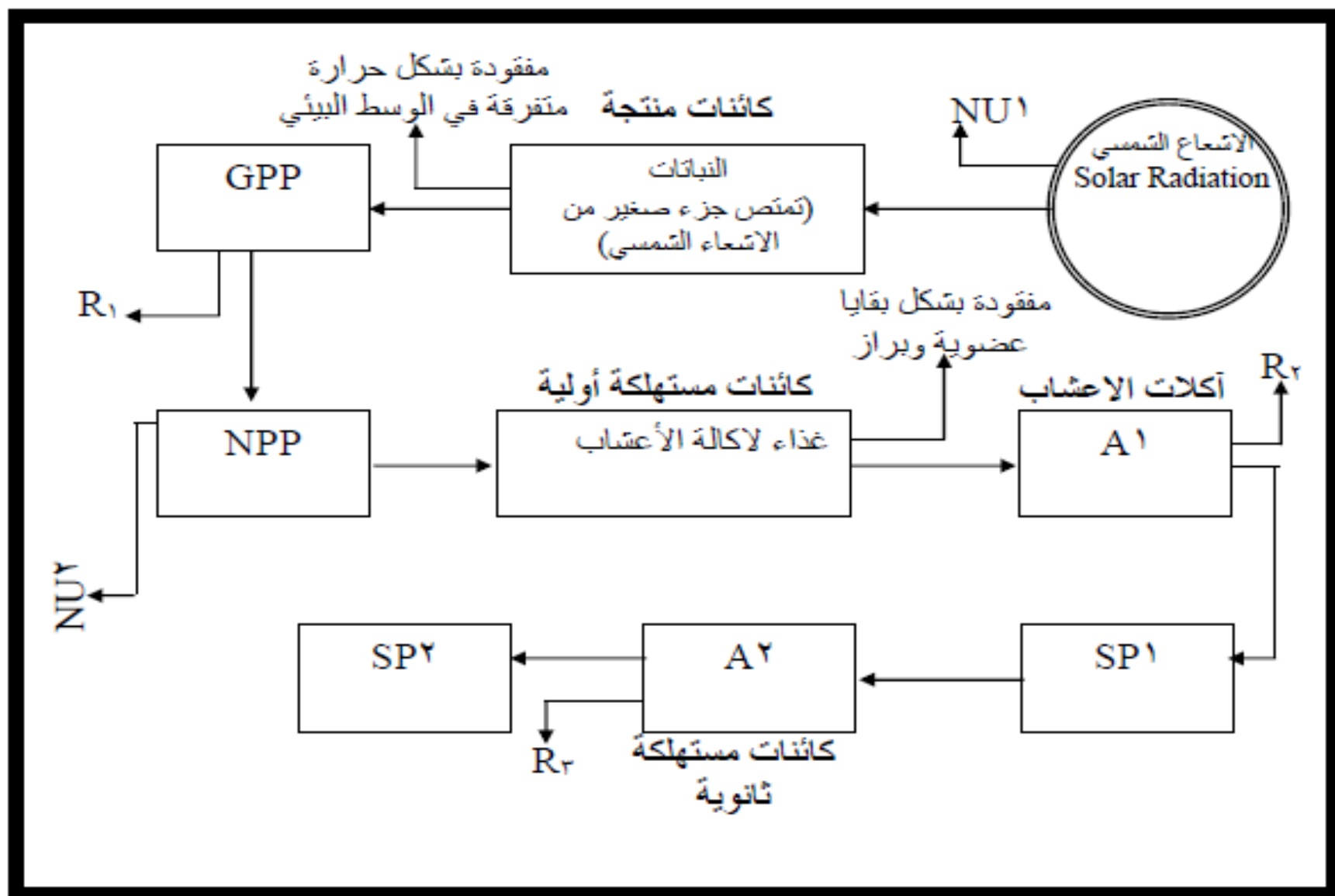
٦. تركيز CO_2 و O_2 والعناصر الغذائية المختلفة.

٧. هناك عوامل تخص النبات مثل صبغة الكلوروفيل، والمساحة الكلية للورقة، وكثافة

النباتات، ومستويات المجتمع النباتي.

سريان الطاقة Energy Flow في النظام البيئي:

المقصود بسريان الطاقة هو سلوك الطاقة في الأنظمة البيئية، أو كيفية انتقال الطاقة من المصدر إلى المستويات الاغذائية المختلفة في السلسلة الغذائية . يحتوي مخطط سريان الطاقة عادةً على الكميات المفقودة من الطاقة (غير مستفاد منها). ان مصدر الطاقة في الكون (الطبيعة) هو الإشعاع الشمسي Solar Radiation فالشمس تطلق أشعتها باتجاه الكون، والكائنات الحية تأخذ الطاقة من هذه الأشعة وتبدأ بصنع غذائها والقيام بالفاعليات الحيوية . وفيما يلي مخطط مبسط لسريان الطاقة من مصدرها ولغاية مستويات الكائنات المستهلكة موضحاً فيه كميات الطاقة المنتقلة فعلياً والكميات من الطاقة التي تفقد خلال عملية السريان.



مخطط سريان الطاقة في النظام البيئي

NU_i = Not used طاقة شمسية لم تدخل المحيط الحيوي

G_{pp} = Gross primary productivity الإنتاجية الأولية الإجمالية

R_i = طاقة مفقودة خلال عملية تنفس النبات

NPP = plant Respiration الإنتاجية الأولية الصافية

NU_r = Not used طاقة بشكل مواد عضوية لم تستخدم أو تستهلك وتبقى في الأوراق والأجزاء النباتية، أي لم تأكلها الكائنات المستهلكة.

A_i = Assimilated الطاقة المتمثلة بالهضم لدى الكائنات الحية المستهلكة (أكلات الأعشاب)

R_r = consumers Respiration الطاقة المفقودة بالتنفس لأكلات الأعشاب

SP_i = secondary productivity طاقة في المستوى الاغذائي الثاني من الانتاج الثانوي (أكلات الأعشاب).

A_r = Assimilated الطاقة المتمثلة بالهضم لدى الكائنات المستهلكة

(أكلات الحيوانات).

R_r = Assimilated الطاقة المفقودة بالتنفس لأكلات الحيوانات

Sp_r = secondary productivity الطاقة المفقودة بالتنفس الاغذائي الثالث

من الانتاج الثانوي (أكلات الحيوانات).

الشيء المهم في المخطط ان نحسب كمية الطاقة المتوفرة في أي مستوى اغذائي من المستويات الاحيائية.

سريان الطاقة في المستوى الاغذائي الأول (النباتات الذاتية التغذية)

$$GPP = NPP + R_1$$

سريان الطاقة في المستوى الاغذائي الثاني (أكلات الأعشاب)

$$A_1 = SP_1 + R_r$$

سريان الطاقة في المستوى الاغذائي الثالث (أكلات اللحوم)

$$A_r = SP_r + R_r$$

طرائق قياس الإنتاجية:

بالإمكان قياس الإنتاجية الأولية Primary productivity من خلال قياس كميات ثاني اوكسيد الكربون المثبتة في النبات خلال عملية البناء الضوئي أو كميات الأوكسجين المتحررة منها أو من خلال الزيادة في كميات المادة العضوية المنتجة كالكاربوهيدرات في الجسم النباتي.

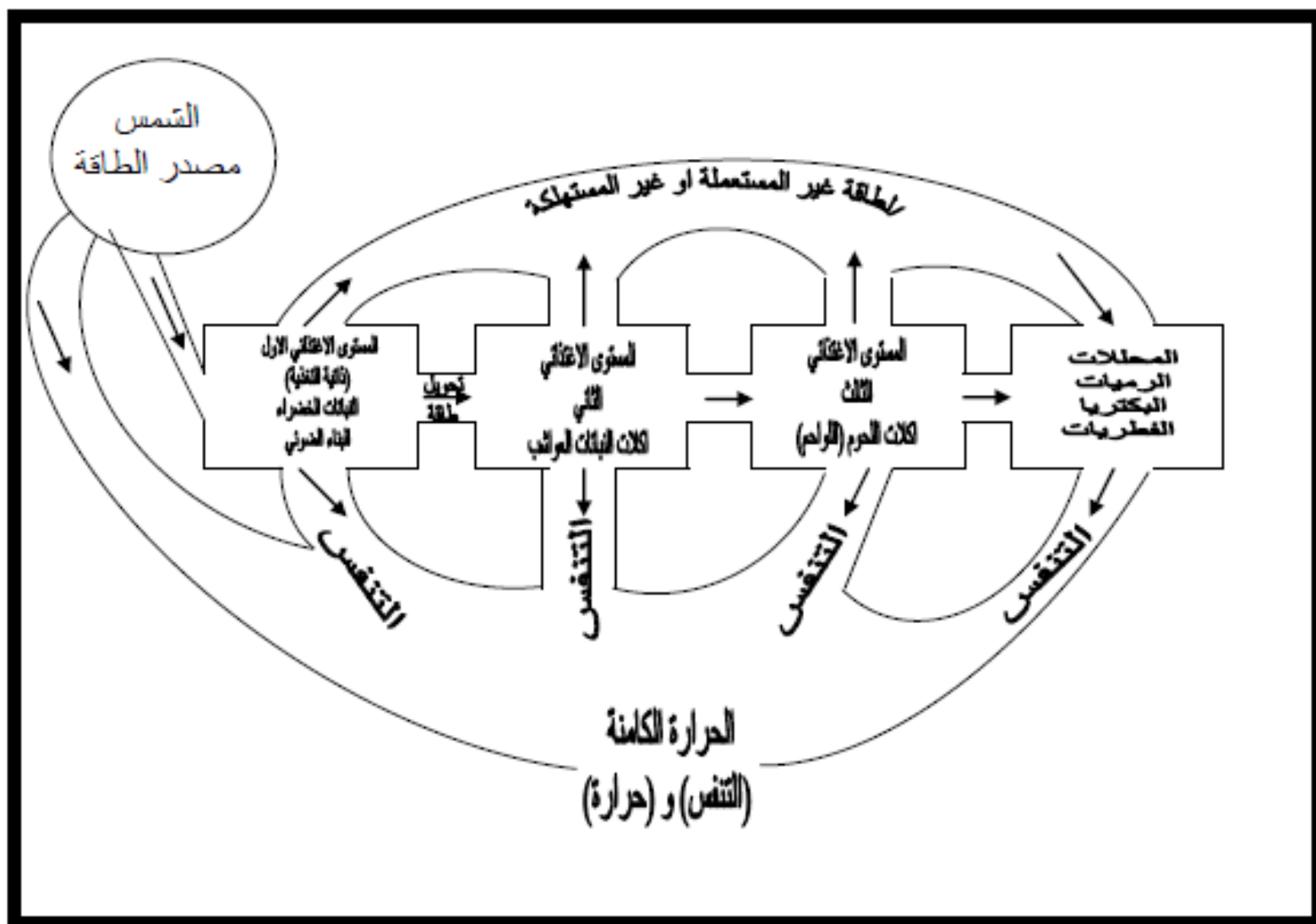
وهناك طرق مختلفة لقياس الإنتاجية من أهمها ما يأتي:

١. طريقة الحصاد: Harvest method
٢. قياس الاوكسجين Oxygem measurement
٣. قياس ثاني اوكسيد الكربون Carbon dioxide measurement
٤. قياس الاس الهيدروجيني: pH measurement
٥. قياس المواد الأولية Raw materials measurement
٦. طريقة النظائر المشعة Radio – isotope Mehtod
٧. قياس الكلوروفيل Chlorophyll measuremen

الماضرة الثامنة

السلاسل الغذائية Food chains

ان انتقال الطاقة الغذائية من المصدر النباتي (النباتات) إلى الكائنات الحية المختلفة يتم عبر سلسلة من المستويات المختلفة بحيث يتغذى الكائن الحي من جهة ويُستهلك أو يؤكل من جهة أخرى بصورة مستمرة داخل أو خارج النظام البيئي . وتسمى هذه السلسلة بالسلسلة الغذائية Food chain وكما في الشكل الأتي :



السلسلة الغذائية Food chain

المستوى الافتذائي:

وهو احد مراحل أو اجزاء السلسلة الغذائية يتكون من نوع أو عدة أنواع من كائنات حية تتشابه مع بعضها في طرق تغذيتها.

عند دراستنا للنظم البيئية المتواجدة على الكرة الأرضية، يلاحظ ان الكائنات الحية غير ذاتية التغذية Heterotrophic تكون:

- اما آكلات أعشاب Herbivorous التي تتغذى مباشرة على النباتات وتكون معتمدة على الطاقة الغذائية لها (الطاقة الكامنة) في الكائنات ذاتية التغذية Autotrophic.
- أو تكون آكلات اللحوم Carnivorous التي يقتصر غذاؤها على منتجات حيوانية وهكذا فإنها تعتمد بصورة غير مباشرة على العنصر المنتج ويكون موقعها بعيداً عن مصدر الطاقة الغذائية.
- أو تكون آكلات اللحوم التي تقتل حيواناً آخر فتعد من المفترسات Predators.
- كما ان هناك بعض الكائنات الحية التي تعتمد في غذائها على النباتات والحيوانات أي تكون آكلات الأعشاب واللحوم في آن واحد وتسمى بالكائنات القارئة Omnivorous مثل الإنسان إذ يستخدم الغذاء والأسهل توفراً والأكثر تواجداً.
- يكون عديم التخصص حيث يتمكن من العيش على مجموعة كبيرة من العوائل Hosts.

١. السلسلة الغذائية الافتراسية Predator chain

هذا النوع من السلاسل الغذائية يتم فيه انتقال الطاقة من النباتات إلى الحيوانات الصغيرة ثم إلى الحيوانات الكبيرة والمفترسة. وتعتمد هذه السلسلة الغذائية على الطاقة الغذائية المتواجدة في النباتات الخضراء.

٢. السلسلة الغذائية التطفلية Parasitic chain

وفيها تنتقل الطاقة الغذائية من النباتات أو الحيوانات الكبيرة إلى الكائنات الصغيرة. وهذا لا يعتمد على المصدر الأساسي في السلسلة الغذائية على الغذاء المخزون في النباتات فقط.

٣. السلسلة الغذائية الرمية Saprophytic chain

وفيها تنتقل الطاقة من الكائنات الميتة بغض النظر عن كونها حيوانية أو نباتية إلى الأحياء الدقيقة المختلفة. وهنا يكون مصدر الطاقة المنقولة من كائن حي إلى أخرى عبارة عن المواد العضوية المعقدة الموجودة في باقي الكائنات النباتية والحيوانية الميتة.

الشبكات الغذائية: Food webs

الشبكة الغذائية Food web هي مجموعة من السلاسل بما تتضمنها من تداخل وتعقيد وتشابك العلاقات الغذائية فيما بينها. وهي تبدأ بالكائنات المنتجة وتنتهي بالكائنات المحللة. ان إعداد الكائنات الحية وانواعها لها تأثير كبير في نوعية الشبكة الغذائية من حيث تعقيداتها. لذلك تكون الشبكة الغذائية بسيطة في المناطق التي تحتوي على أنواع قليلة من الكائنات الحية، كما في المناطق القاحلة والقطبية. وتتعدد الشبكة الغذائية كلما ازداد عدد الأنواع داخل النظام البيئي كما في المناطق الاستوائية أو في المحيطات، وتكون أكثر تعقيداً في الأثر المنتجة في المناطق المعتدلة.

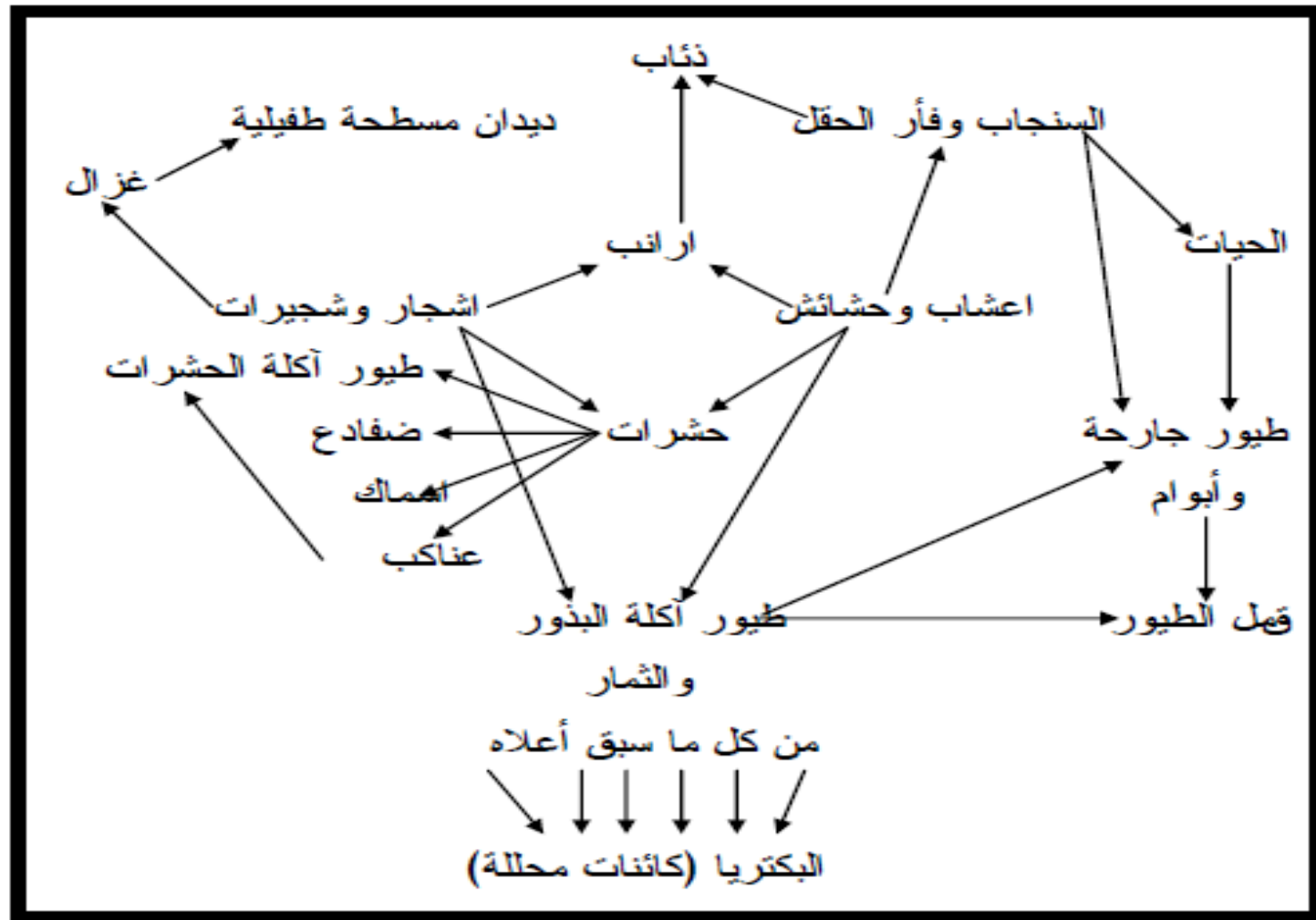
ومما يزيد من تعقيد الشبكة الغذائية اقتداء بعض كائناتها إلى أكثر من مستوى تغذوي واحد، كما ان البعض منها يمثل حيوانات عاشبة لاحمة Omnivores تقتات على الحيوان والنبات معاً. أو ان يظهر بعض احياء الشبكة أنماطاً مختلفة من التغذية في الفصول المختلفة من السنة مما يؤدي إلى زيادة التعقيد في السلاسل والشبكات الغذائية.

التركيب الاغذائي: Trophical structure

التركيب الاغذائي عبارة عن مكونات ومحتويات كل مرحلة (أو مستوى اغذائي) من مراحل السلسلة الغذائية في النظام البيئي.

ان المستوى الاغذائي في السلسلة الغذائية لأي نظام بيئي يتكون من نوع أو عدة أنواع من الكائنات الحية والتي تكون فيما بينها التركيب الاغذائي، إذ ان جميع هذه الكائنات تكون المستوى الاغذائي، فمثلاً الحزازيات واشجار الغابات والاعشاب المختلفة في غابة معينة يكون جميعاً تركيب المستوى الاغذائي الأول في ذلك النظام البيئي.

يختلف التراكيب الاغذائي باختلاف مواقع المراحل ضمن السلسلة الغذائية إذ ان الكائنات الحية ذاتية التغذية Autotrophic تشمل المرحلة الأولى في السلاسل الغذائية والتي تعرف بالمنتج Producer وتسمى المستوى الاغذائي الأول. ويختلف تركيبها باختلاف مواقع السلاسل الغذائية فقد تكون الهائمات النباتية في المحيطات. أو قد تتكون من الهائمات النباتية والنباتات الراقية المائية في البرك والمستنقعات والاهوار. أو قد تتكون من الأعشاب والحشائش أو من الأعشاب والأدغال والاشجار في بيئة اليابسة.



شكل يوضح (شبكة الغذاء) Food web

عليه يمكن الجزم بأن التراكيب الاغذائية الم عّدة تكون أكثر استقراراً وأمناً بالمقارنة مع النظم البيئية البسيطة المعتمدة على أنواع قليلة من الكائنات الحية، إذ يتواجد البديل بالنسبة للمصادر الغذائية في أكثر الأحيان في النظم البيئية المعقدة بينما ينحصر الاع تّاد على نوع واحد من الغذاء في النظم البيئية البسيطة.

تدعى النسبة المئوية لتحويل الطاقة من مستوى اغذائي معين إلى المستوى الاغذائي الذي يليه بالكفاءة البيئية Ecological efficiency أو كفاءة السلسلة الغذائية للجماعة.

الحاضرة التاسعة

الاهرام البيئية Ecological pyramids

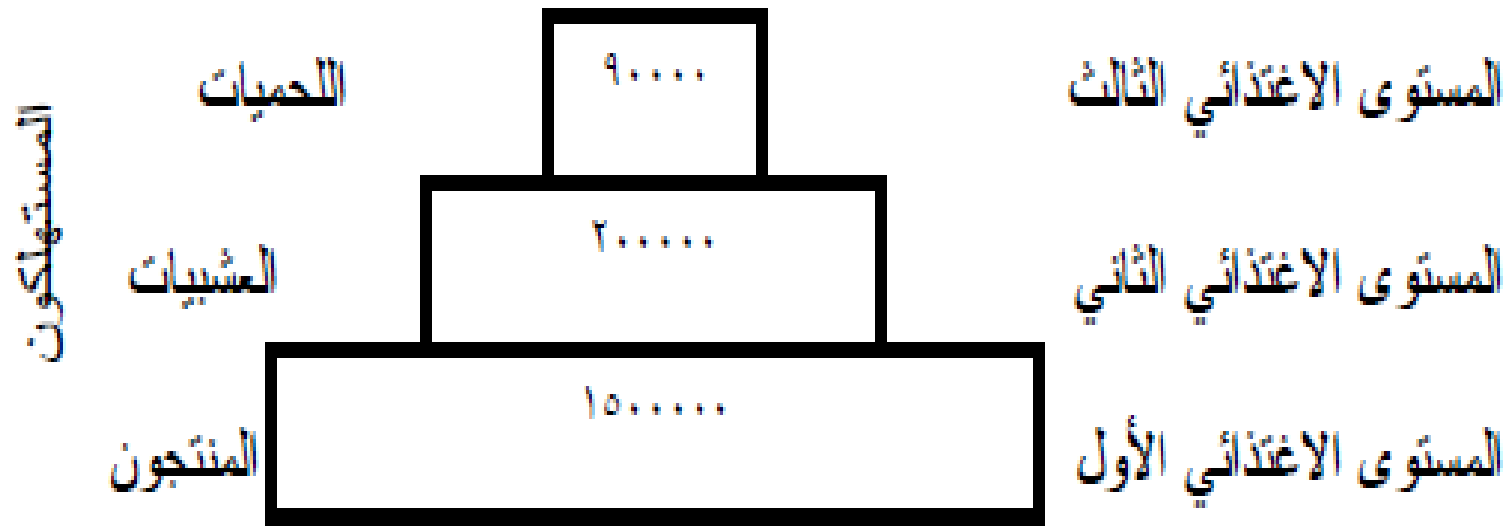
ان دراسة العلاقات الاغذائية وانسياب الطاقة في النظام البيئي يتم بطريقة مبسطة من خلال استعمال الاهرام البيئية التي تتكون قواعدها من المستوى الاغذائي الأول (المنتجون)، وتكون المستويات الغذائية المتعاقبة التي تليه بقية اجزاء الاهرام . وبهذا يلاحظ ان ما يحتويه هذه المستوى الأول (القاعدة) من الطاقة أو الكتلة الحية Biomass هو أكثر من المستويات الاغذائية المتعاقبة الأخرى.

ان الأهرام البيئية هي إحدى الوسائل البسيطة التي تمثل ما يجري في النظام البيئي وهي وسيلة أخرى للتعبير لا عن الفعاليات المختلفة بين الأنواع فحسب، بل تعني تفسيراً واضحاً للسلسلة الغذائية والشبكة الغذائية . حيث يمكن في الهرم البيئي توضيح كمية الطاقة المهيئة في أي مستوى اغذائي إلى المستوى الاغذائي الآخر والذي يليه من جهة، وكمية الطاقة المتدفقة إلى خارج المستوى الاغذائي (الطاقة غير المستعملة) وهذا يشمل الطاقة المتحولة إلى الحرارة من التنفس فضلاً عن الطاقة غير المستهلكة من قبل المستوى الاغذائي. ان التعقيدات الطبيعة تنعكس في الأهرام البيئية في حالات كثيرة مختلفة عندما نلاحظ وجود كائنات حية تتغذى بصورة مختلطة كالإنسان على سبيل المثال حيث يكون عشبي التغذية أو لحمي التغذية باختلاف السنوات والفصول والأيام وحتى باختلاف الوجبات خلال اليوم الواحد. وبذلك يتداخل موضعه ضمن الهرم البيئي من المستويات المختلفة. وأحياناً أخرى يلاحظ ان الكائن الحي يختلف تغذيته باختلاف عمره فينتقل من مستوى اغذائي إلى مستوى اغذائي آخر.

أنواع الأهرام البيئية:

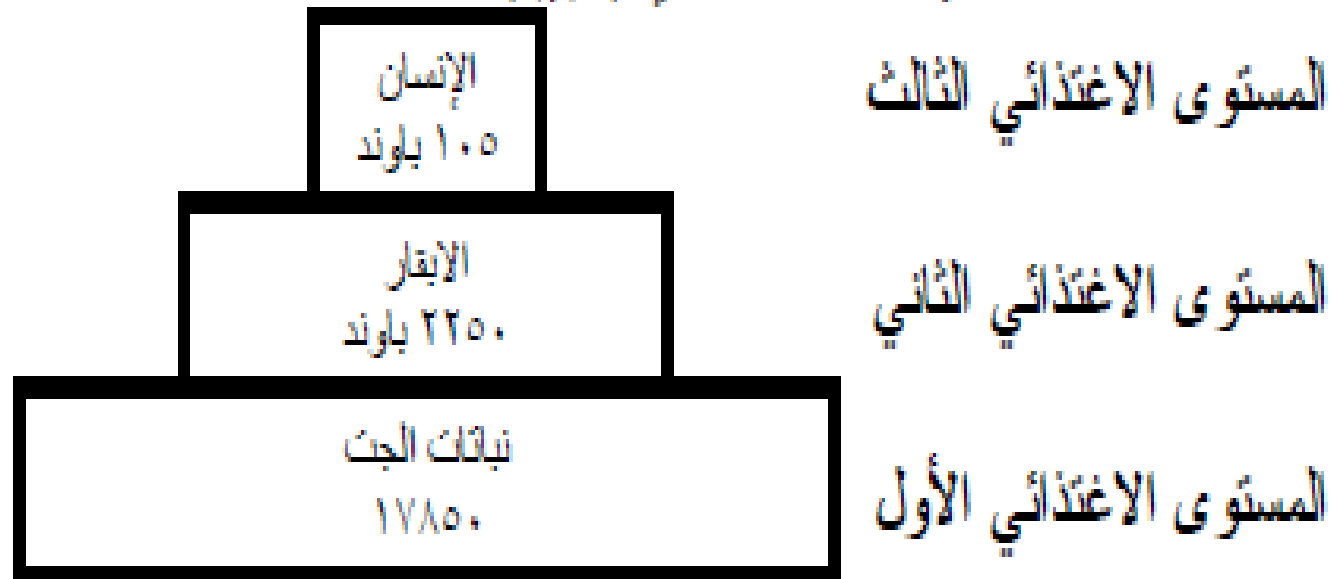
يمكن تقسيم الأهرام البيئية حسب طرق التعبير عنها إلى ثلاثة أنواع أساسية هي:

١. أهرام الأعداد: The pyramids of Numbers



٢. أهرام الكتلة الحية: The Pyramids of Biomass

وهو الهرم الذي يبين كمية المادة الحية Biomass للمستويات الغذائية الم تالية
معبراً عنها بالوزن الكلي الجاف أو الطري (غم/م^٢)



٣. اهرام الطاقة: The pyramids of Energy

وهو الهرم الذي يبين معدل انسياب الطاقة في المستويات الاغذائية المتتالية ويعبر عنه بالكيلو سعرة في المتر المربع في السنة.

تختلف اهرام الطاقة عن اهرام الاعداد أو الكتلة الحية، إذ ان اهرام الطاقة لا تعبر عن الحالة الراهنة (أي لحظة معينة من الوقت) في النظام البيئي، بل هي صورة كلية لمعدلات مرور الطاقة عبر السلسلة الغذائية، فهي تأخذ جميع مصادر الطاقة ومساراتها ضمن السلسلة الغذائية وبذلك يكون الهرم دائماً بوضع صحيح حسب قوانين الديناميكية.

ان هرم الطاقة لا يعبر عن ما تحتويه المستويات الاغذائية فحسب بل كفاءة النظام البيئي ككل من جهة، وكفاءة الكائنات الحية المكونة لكل مستوى اغذائي ضمن السلسلة الغذائية من جهة أخرى.

المستوى الاغذائي الثالث

الانسجة البشرية
المضافة
 3×10^2

المستوى الاغذائي الثاني

لحوم الابقار المنتجة
 1.19×10^6 سعرة

المستوى الاغذائي الأول

نباتات الجب المنتجة
 1.49×10^7 سعرة

أشعة الشمس المستلمة
 6.3×10^{11} سعر
هرم الطاقة

مستويات الدراسة في علم البيئة:

هناك عدة مستويات لدراسة العلاقة بين الكائنات الحية والظروف البيئية المحيطة بها، كذلك دراسة العلاقات البيئية بين الأنواع النباتية بعضها مع البعض الآخر.

- هناك فروع من علم البيئة يختص بدراسة كائن حي واحد Individual (مفرد) أو فردي ويشمل ذلك دراسة تاريخ حياته وسلوكه وفسلجته كوسيلة لتكيفه مع العوامل البيئية المحيطة به في البقعة التي يعيش عليها والتي تسمى الموطن. الموطن Habitat: هو عبارة عن البقعة الطبيعية أو المكان الذي يلجأ إليه أو يعيش فيه الكائن الحي.

- أو يمكن دراسة مجموعة من الكائنات الحية تعود إلى نفس النوع والتي تسمى الجماعة.

الجماعة Population : هي عبارة عن مجموعة من الافراد المتفاعلة معاً تعود إلى نفس النوع وتشغل نفس الموطن البيئي . مثل مجموعة اشجار الضوء أو مجموعة اشجار الحمضيات. ان فرع علم البيئة الذي يختص بمثل هذه الدراسات البيئية يسمى علم البيئة الفردي Autecology.

- كما يمكن دراسة مجموعة من الكائنات الحية ذات أنواع مختلفة أو مكونة من عدة أنواع نباتية والتي تسمى المجتمع.

المجتمع Community : هو عبارة عن مجموعة من الكائنات الحية تعود إلى أنواع مختلفة وتُشغل موطن بيئي مشترك وذات علاقات مع بعضها البعض ومع العوامل البيئية المحيطة بها. مثل مجتمع الغابة الذي يشمل أنواع مختلفة من الأشجار مثل أشجار الضوء والصفصاف والبلوط وغيرها من الأنواع.

ان فرع علم البيئة الذي يختص بمثل هذه الدراسات يسمى علم البيئة الجماعي Synecology أو علم بيئة المجتمع.

الحاضرة العاشرة

الجماعة (السكان) Population

الجماعة: هي مجموعة من الافراد تعود إلى نفس النوع Species وتشغل مكاناً معيناً في فترة معينة، أي تشغل نفس الموطن البيئي.

استعمل هذه الكلمة population بادئ الأمر لتعني الجماعة السكانية البشرية أو السكان ثم تطور استخدامها ليشمل كافة الأحياء الأخرى، لذا قد يطلق على الجماعة مصطلح السكان أيضاً. وللجماعة صفات متنوعة وذات طبيعة إحصائية (قابلة للقياس) مثل الكثافة أو الحجم population density or size ومعدل الولادات Natality ومعدل الوفيات أو الهلاكات Mortality وشكل النمو والانتشار.

تتكون الجماعات بعدة طرائق هي:

١. نتيجة التكاثر.
٢. نتيجة النقل بواسطة عوامل المحيط، مثل الرياح، المياه وغيرها.
٣. نتيجة للانتقال بواسطة حركة الكائن الحي نفسه (الهجرة).

خصائص الجماعة السكانية: Population group properties

تتصف الجماعة السكانية بعدة صفات متنوعة هي:

أولاً: الكثافة: Density

تعرف الكثافة بأنها حجم السكان بالنسبة إلى وحدة ما من المكان . وبعبارة أخرى فإن الكثافة السكانية تمثل عدد الافراد أو الكتلة الحية في وحدة المساحة أو الحجم. فمثلاً يقال (١٨٠) شجرة في الدونم، أو مليون دايتوم في المتر المكعب من مياه بحيرة، أو (١٥٠) كغم من الأسماك في دونم من مزرعة سمكية.

ان طريقة تقدير الكثافة السكانية لأي نوع يختلف عن تقديرها لنوع آخر . فمثلاً الطريقة المثلى لحساب الكثافة السكانية لنوع من الابدائيات لا يمكن اعتمادها في حساب الكثافة السكانية لنوع من الحيوانات الفقارية. وعليه يمكن الاستنتاج بأن هناك بعض العوامل المهمة التي يجب الاخذ بها بنظر الاعتبار في تحديد طريقة حساب الكثافة السكانية لأي نوع منها الحجم والحركة والموقع قياساً بالانسان.

لقد استخدمت طرائق عديدة مختلفة لقياس الكثافة السكانية ومن أهمها ما يأتي:

١. طريقة الحسابات الكلية : Total Count Method

يمكن استخدام هذه الطريقة مع الكائنات الكبيرة أو الواضحة في بيئة اليابسة، كما تستخدم بصورة عامة في المياه بالنسبة إلى النباتات المائية كالهائمات النباتية.

٢. طريقة المربع Quadrate Method

تتضمن هذه الطريقة حساب أعداد أو أوزان الكائنات الحية الموجودة في مساحة معينة من الأرض تضم النباتات أو الحيوانات للحصول على كثافة مقدرة في تلك المساحة .

٣. طريقة التعلیم وإعادة الاصطياد: Marking and Recapture Method

تستخدم هذه الطريقة للحيوانات المتحركة والتي بإمكانها التنقل من مكان لآخر كالطيور والحشرات والحيوانات البرية المختلفة. تتضمن هذه الطريقة القبض على عينة Sample من (الجماعة) ثم يتم تعليمها بعلامات معروفة تحوي رقماً ومعلومات معينة عن ذلك الفرد. ثم تطلق الأفراد المعلمة. ويشترط أن يتم اصطياد الحيوانات المعلمة وغير المعلمة بشكل عشوائي كما أن هذه الحيوانات يجب أن تكون معرضة لنفس المعدلات من الوفيات.

ثانياً: الولادات Natality

تعرف الولادات بأنها قابلية الجماعة (السكان) الغريزية للازدياد.

ويعرف معدل الولادات بأنه مقياس الجماعة الذي يصف المعدل الذي ينتج به افراد جدد.

وتدل الولادات على زيادة السكان تحت ظروف بيئية معينة وتختلف باختلاف حجم

وتركيب السكان والظروف البيئية . ويسمى الحد الأعلى من الولادات بالولادات المطلقة

أو الولادات الوظيفية Physiological natality والتي تعني انتاج الحد الأعلى النظري من

افراد جدد تحت ظروف مثلى، أي بتأثير عوامل وظيفية فقط، والتي تكون ثابتة بالنسبة إلى

أي مجموعة سكانية. في حين ان الولادات Natality تشير إلى الزيادة في الس لكان تحت

ظروف بيئية تكون غير ثابتة والتي يشار إليها عادة بالولادات البيئية والتي تتباين باختلاف

الظروف البيئية وتسمى الولادات البيئية Ecological natality .

ثالثاً: الهلاكات: Mortality

تشير الهلاكات إلى موت الأفراد في السكان (الجماعة) وهو لحد ما نقبض للولادات.

ويمكن التعبير عن الهلاكات بأنه عدد الأفراد الميئة من السكان خلال مدة زمنية محدد، أي

عدد الوفيات مقسوم على الزمن.

الحاضرة الحادية عشر

المجتمع: Community

المجتمع: هو تجمع عدد من الكائنات الحية التي تعود إلى أنواع مختلفة وتشغل موطن بيئي مشترك وترتبط بعلاقات مع بعضها البعض ومع العوامل البيئية التي تعيش فيها . فهو وحدة منظمة إذ يملك خصائص إضافية على ما تملكه مكوناته من الافراد أو الجماعة. وبمعنى آخر فإنه يمثل مرتبة من التنظيم الاحيائي أعلى بدرجة من الجماعة (السكان). ونظراً لأن المجتمعات الإحيائية Biotic community تشمل الكائنات الحية فقط، لذلك فإنها لا تكون شاملة كالأنظمة البيئية Ecosystems ويعد المجتمع جزءاً حياً من النظام البيئي. تدعى المنطقة الفاصلة بين مجتمعين أو أكثر بالمنطقة البيئية الانتقالية Ecotone، وتحتوي هذه المنطقة على الكثير من الأحياء التي تخص المجتمعات المندخلة فضلاً عن الأحياء التي تختص بها هذه المنطقة والتي تكون غير موجودة في المجتمعات المجاورة لها. ان مفهوم المجتمع الحيوي يتضمن فهم التفاعل الحاصل سلباً أو إيجاباً بين المجموعات المختلفة في ذلك النظام البيئي. فعندما تتشارك الأحياء في العيش في موطن واحد فإنها تتفاعل بينها بصورة معقدة جداً إذ يتقرر بموجبها بقاء نوع أو بضعة أنواع وفي بعض الأحياء يتهدد حياة المجتمع بأكمله اعتماداً على كفاءة الاستغلال والتعايش ونمطه.

العلاقات بين الكائنات الحية في المجتمع:

هناك شبكة من التفاعلات والعلاقات التي ترتبط به الأنواع المختلفة من الكائنات الحية، إذ لا تتواجد الكائنات الحية المختلفة لوحدها في الطبيعة، بل مع العديد من الأنواع الأخرى ضمن مساحة معينة. وتكون هذه التفاعلات مباشرة وواضحة كما في السلاسل الغذائية، وقد تكون تفاعلات أخرى أكثر تأثيراً ولا تتضمن التغذية بالضرورة. وبعضها يكون تعاونياً ونافعاً لواحدة أو أكثر من الجماعات المتفاعلة، بينما يكون بعضها الأخرى تنافسياً أو محدداً للجماعات المتفاعلة. وتتمثل التفاعلات التعاونية بالتعايش Commensalism وتبادل المنفعة Mutualism والتي تعد أنماطاً متخصصة للتكافل Symbiosis.

في حين تتمثل العلاقات التنافسية أو المحددة بالافتراس Predation والتطفل Parasitism بما في ذلك الأمراض المعدية بجميع أنواعها، والتنافس Competition والتضادية Amensalism أو التضاد الحيوي Antibiosis.

بصورة عامة يمكن اختصار جميع هذه العلاقات والتداخل بين الأنواع بالعلاقات السلبية والعلاقات الإيجابية وكما يأتي:

أولاً: العلاقات السلبية Negative relation ships وتشمل:

١. التنافس Competition

يعد التنافس احد التفاعلات بين الجماعات السكانية لنوعين أو أكثر والذي يؤثر عكسياً في نموها وبقائها. ويكون التنافس على نوعين:

أ. التنافس من اجل الموارد Resource competition

يحدث هذا النوع من التنافس عندما تحتاج مجموعة من الكائنات العائدة لنوع واحد أو لائنات مختلفة إلى المورد نفسه والذي يكون عادة متوافر في البيئة بكميات قليلة.

٢. التنافس المتداخل Interference competition

يحدث هذا النوع من التنافس من اجل الموارد، وتتنافس مضادات الحياة، أو التنافس من اجل الضوء. ان التفاعل التنافسي كثيراً ما يتضمن المكان والغذاء والضوء والتعرض للمتفرسات والأمراض وغيرها. قد يحدث التنافس بين نوعين أو أكثر فيسمى التنافس البيئي Interspecific competition أو قد يحصل بين افراد النوع الواحد فيسمى التنافس الضمني Intraspecific competition .

الأهمية البيئية للتفاح:

إن لتفاح التفاح أهمية بيئية كبيرة يمكن اختصارها بالنقاط الآتية:

- يؤدي التنافس بين الأنواع إلى حدوث التوازن البيئي بين النوعين المتنافسين.
 - قد ينتج عن التنافس بأن يحل احد النوعين المتنافسين محل النوع الآخر في ذلك المكان ويجبره على الرحيل إلى مكان آخر.
 - قد يجبر احد النوعين المتنافسين على استخدام غذاء من نوع آخر من مورد آخر.
- ويمكن القول انه لا يمكن لنوعين لهما نفس المركز البيئي Ecological niche ان يبقيا في نفس المكان. أي ان الأنواع المتشابهة فسلجياً أو مظهرياً لدرجة ان يكون لها نفس متطلبات المركز البيئي فلكي يستمر بالبقاء فيجب ان يحتلا مراكز بيئية مختلفة . أي بمعنى أخرى يجب ان ينعزلا بيئياً، وهذا العزل بين الأنواع المتقاربة جداً يعرف بمبدأ الاقصاء التنافسي Competitive exclusion.

٢. الافتراس Predation

يشير الافتراس إلى اقتناص حيوان لحيوان آخر من أجل الغذاء. ويعتبر الافتراس ذات أهمية من خلال ثلاثة مستويات هي:

أ. ان تأثير الافتراس يحدده نوع الفريسة . ففي حالة تأثيره على الفرائس التي تعتبر كآفات مضرّة فيعتبر الافتراس ذا فائدة بيئية . اما في حالة تأثيره على الفرائس التي تعتبر مهمة أو ذات أهمية بيئية للإنسان فيعد الافتراس ضاراً.

ب. تساهم بعض حالات الافتراس في تنظيم المجتمعات والوصول إلى حالة التوازن البيئي

ج. يعد الافتراس عامل رئيسي في الانتخاب الطبيعي Natural selection إذ ظهرت

الدراسات ان الافتراس يزيل بصورة اختيارية الحيوانات المعسرة والمريضة أو

المصابة والضعيفة من جماعة الفريسة. فعند إزالة تلك الافراد والتي يمكن اقتناصها

من الجماعة، في حين تكون الحيوانات النشيطة والجيدة اقل عرضة للوقوع ضحية

للمفترس، وهذه تعتبر وسيلة من وسائل الانتخاب الطبيعي.

٣. التطفل Psrasitism

تشمل العلاقة الطفيلية كون كائن حي يعيش بداخل أو على جسم كائن حي آخر بحيث يستمد غذاءه منه وبذلك يؤدي ضرراً له يصل إلى حالة الموت.

لذا يتشابه مفهوم التطفل مع مفهوم الاقتراس عندما يؤدي التطفل إلى الموت.
قد يكون الطفيلي طفيلياً مؤقتاً كما في حالة قرادة الخشب، أو قد يكون طفيلياً مقيماً بصورة أكثر دائمية كما في حالة الدودة الشريطية. اما الضرر الذي يسببه الطفيلي للمضيف Host فقد يكون ضئيلاً نسبياً أو ضرراً معيناً ومقلوباً وقد يصل أحياناً إلى الموت . يكون التطفل ظاهرة شاملة في جميع الكائنات الحية فتح تشمل الحيوانات والنباتات.

٤. التّضادّية والتّضاد الحيوي Amensalism and Antibiosis

تعدّ التّضادّية من العلاقات التي يتمّ فيها تثبيط جماعة واحدة في حين تكون الجماعة الأخرى غير متأثرة. فمثلاً إن تظليل نباتات معينة تحت الأشجار العالية في الغابة، فإن الأشجار العالية سوف تقلل من كمية الضوء ونوعيته الذي يصل إلى سطح الغابة، وبذلك لا يمكن للكثير من النباتات من الحصول على كفايتها من الضوء.

أما التّضاد الحيوي Antibiosis فهو نمط معين من التّضادّية إذ يقوم كائن حي بإنتاج مادة إضيقه بوصفها ناتجاً عرضياً تكون سامة لكائنات حية أخرى. ومن الأمثلة على التّضاد الحيوي هو البنيسيليوم أو العفن Penicillium الذي ينتج مادة حيوية مضادة تسبب موت العديد من البكتيريا. ومن هذا المفهوم استطاع الإنسان تطوير مفهوم المضادات الحيوية Antibiotics في الطب السريري، فعلى سبيل المثال استخدم كل من البنسيلين Penicillin والستربتومييسين Streptomycin والايرومايسين Aureomycin ضد كائنات حية ممرضة.

ثانياً: العلاقات الإيجابية Positive relationships

يطلق على الارتباطات الوثيقة المختلفة بين الكائنات الحية من أنواع مختلفة مصطلح

التكافل Symbiosis والذي يشمل على نوعين هما:

أ. تبادل المنفعة Mutualism

في هذا الارتباط يستفيد النوعان المتفاعلان من هذه العلاقة والتي قد تكون اجبارية أو اختيارية، وتكون مهمة لبقاء كلا النوعين.

ويتمثل تبادل المنفعة بصورة تقليدية بالترافق بين الطحالب Algae والفطريات

Fungi لتكوين الانشآت Lichens إذ تجهز الفطريات الهيكل والرطوبة ومواقع التعلق التي تنمو فيها خلايا الطحالب، وتقوم الطحالب بإنتاج الغذاء لنفسها وللفطريات معاً.

كما ان العلاقة بين جذور النباتات البقولية وبكتريا تثبيت النروجين، إذ تجهز الجذور موطناً لمعيشة البكتريا، وتجهز البكتريا النروجين للنبات بعد تثبيته على هيئة نترات تستطيع جذور النبات امتصاصه.

وكمثال على التبادل الاجباري هو العلاقة بين الحيوان الأولي السوطي Trichonympha والزمّل الأبيض أكل الخشب (الارضفة) ، إذ لا يستطيع أي من هذين النوعين من العيش دون وجود الآخر . فالحيوان السوطي يعيش فقط في القناة الهضمية للزمّل الأبيض ويقوم بهضم مادة السيليلوز، في حين يقوم الزمّل الأبيض بتجهيز الحيوان الأولي بموطن وبيئة ثابتة فضلاً عن المواد الغذائية الأساسية، كما يوفر الحيوان الأولي عملية هضم حيوية للزمّل الأبيض وهي هضم مادة السيليلوز التي لا يستطيع الزمّل الأبيض من هضمه.

ب. التعايش Commensalism

في حالة التعايش تكون العلاقة بين نوعين مختلفين أحدهما يستفيد ولكن النوع الآخر لا يستفيد وفي نفس الوقت لا يتضرر . وعلى سبيل المثال فإن علاقة سمك الريمورا مع سمك القرش، إذ تعلق سمكة الريمورا بجلد سمك القرش بواسطة قرص محجمي قوي ويتم نقلها على نحو واسع وبصورة سريعة بواسطة القابلية الحركية للقرش، كما تلتهم سمكة الريمورا أيضاً بقايا الطعام الموجودة بين فكي القرش، فضلاً عن توفير الحماية لسمكة الريمورا، لذا تستفيد الريمورا في نواحي عديدة ويكون القرش غير متأثر نسبياً . يلاحظ أن عدد من الكائنات الحية الكبيرة يمكن أن توفر موطن أو ملجأ لكائنات حية أخرى . فمثلاً الأشجار الكبيرة في الغابات تعد موطناً لعدد من الحيوانات التعايشية كأنواع مختلفة من الطيور، إذ تسكن فيها وتتكاثر وتضع بيوضها وتربي فراخها دون الضرر لتلك الأشجار .

هناك علاقة أخرى بين الكائنات الحية ليست سلبية ولا إيجابية تدعى علاقة الحياد Neutralism وفيها يسلك كل كائن حي مسلكاً مستقلاً تماماً عن الكائن الحي الآخر، ولا يتأثر أحدهما بوجود الآخر.

تباين الأنواع Species diversity

ان عدد أنواع الكائنات الحية على الكرة الأرضية بما في ذلك الأنواع في بيئة اليابسة والبيئة المائية غير محدد بدرجة دقيقة وذلك بسبب ان انواعاً جديدة تُكتشف بشكل مستمر، فضلاً عن ان هناك مناطق عديدة في العالم ما تزال غير مدروسة بشكل كامل مثل الغابات الاستوائية. تشير المصادر الحديثة ان التقديرات لعدد الأنواع الكلي المعروفة تصل إلى (1,5) مليون نوع، ويمكن زيادة العدد على ذلك اضعافاً مضاعفة عند اكتشاف الأنواع الأخرى غير

١. مملكة الطلائعيات (مونيرا) Kingdom Monera

وتشمل البكتيريا والطحالب الخضراء المزرقة. عدد الأنواع فيها هو (١٠٠) ألف نوع.

٢. مملكة الابتدائيات (بروتيستا) Kingdom protista

وتشمل الطحالب والكائنات الحية وحيدة الخلية والفطريات ذات الأبواغ الم سوطية .
وفيها (٦٠) ألف نوع.

٣. مملكة الفطريات عدد الأنواع فيها هو (١٠٠) ألف نوع.

٤. المملكة النباتية Kingdom plantae وفيها أكثر من (٢٧٠) ألف نوع

وتشمل:

- أ. الحزازيات. ويوجد فيها (٢٤) ألف نوع.
- ب. السرخسيات. ويوجد فيها (١٢) ألف نوع.
- ج. الصنوبريات. ويوجد فيها (٥٥) ألف نوع.
- د. نباتات ثوات الفلقة الواحدة. ويوجد فيها (٦٥) ألف نوع.
- هـ. نباتات ثوات الفلقتين. ويوجد فيها (١٧٠) ألف نوع.

٥. المملكة الحيوانية Kingdom Animalia وفيها أكثر من مليون نوع.

يتأثر التنوع الحيواني بالعديد من العوامل وهي:

١. حدوث التغيرات الفيزيائية لموطن الكائنات الحية وبعض الاضطرابات الطبيعية. مثل حدوث حريق أو هبوب عواصف قوية، أو تدفق فجائي للمياه إلى بركة.
٢. التغيرات في الظروف البيئية كدرجة الحرارة وسقوط الأمطار وتجهيز المغذيات.
٣. التنوع الكبير في إحدى المستويات الغذائية وزيادة في التنوع لمستوى غذائي آخر.
٤. التحسن الكبير في عناصر البيئة. مثل تربة غنية بالمواد العضوية.

الحاضرة الثانية عشر

التعاقب البيئي Ecological Succession

التعاقب البيئي هو التتابع المنظم للمجتمعات الحياتية المختلفة عبر فترة من الزمن في بيئة معينة.

أو هو سلسلة من التغيرات الكمية والنوعية والتركيبية في المجتمعات الاحيائية ضمن فترات محددة، ونو اتجاه واحد يحدث في نفس المكان.

وقد يؤدي هذا التغير الحاصل في المجتمعات الإحيائية إلى تكوين المستعمرات في المناطق الجرداء. وتبدأ عملية التعاقب عادة بالرائد الأولي (Pioneer) كالتعاقب الذي يظهر في الأرض الجرداء والتي لم يسبق أن احتلت من أي مجموعة من الكائنات الحية، والذي يسمى بالتعاقب الابتدائي (Primary succession) ويؤدي إلى تكوين مجتمعات متتابعة تنتهي بالتوازن عند الوصول إلى حالة الذروة (Climax).

الأنواع الأساسية للتعاقب: Basic type of succession

هناك نوعان أساسيان من التعاقب الذي نجده في جميع البيئات الأساسية اعتماداً على طبيعة ومدى تأثير العوامل المحيطة. وهما:

أولاً: التعاقب الابتدائي Primary succession

في هذا النوع تظهر الأحياء ولأول مرة في الموقع البيئي والذي لم تكن قد ظهرت فيه أي كائنات حية سابقاً. ويمثل النوع الاحيائي الذي يظهر ابتداءً الكائن الرائد (Pioneer) ويطلق على المجموعات الأولى من أحياء النباتات والحيوانات وغيرها والتي تنجح في الاستقرار اسم المجتمع الرائد (Pioneer community)

ويطلق على سلسلة التغيرات التي يمكن تمييزها في المجتمع أثناء التأق بالمرحل الزمنية أو المسلسلة (Sere) ويسمى كل طور للمجتمع الاحيائي (Serial stage) وعليه تدعى المراحل التسلسلية للتعاقب الأولى بالمرحل الأولية (Prisere) أما المراحل الثانوية فتدعى (Subsere).

ثانياً: التعاقب الثانوي Secondary succession

يحدث هذا النوع من التعاقب عندما يتعرض التعاقب الابتدائي إلى تعكير أو تلف أي يكون الموقع البيئي قد سبق احتلاله من قبل مجتمعات إحيائية إلا أنها اختفت لأسباب قاهرة نتيجة لعوامل مناخية حادة أو نتيجة لتدخل الإنسان.

ومن أمثلة هذه الظروف الحرائق التي تحصل بفعل البرق أو بفعل الإنسان . وك ذلك حدوث الفيضانات أو الغمر الشديد والرطوبة الزائدة . وكذلك حدوث العواصف والأعاصير بأنواعها أو قطع الأخشاب. أو هجر الإنسان للأراضي المكشوفة أو دخول النفايات التجارية والصناعية أو صرف المجاري إلى القنوات أو المياه الساحلية . فضلاً عن الزلازل والبراكين أو أي ظاهرة تزيل التعاقب الابتدائي في أي مرحلة من مرحله.

الظواهر التي تحدث قبل وأثناء مراحل التعاقب البيئي:

قام العالم كلیم ننت Clement بعد دراسات توصل خلالها إلى ملاحظة عدد من الظواهر قبل وأثناء مراحل التعاقب البيئي. ومن هذه الظواهر ما يأتي:

١. التعرية والتجريد Nudation

وهي حالة الأرض الجرداء التي تكون نقطة بدء التعاقب. وعلى الرغم من ان جميع اماكن سطح الأرض لا يمكن ان تخلو من الكائنات الحية إلا ان حدوث الكوارث المدمرة كالبراكين والفيضانات والحرائق وانتشار الأمراض والابئة بالإضافة إلى أنشطة الإنسان المتمثلة بالحفر والحرق وإقشاء البحيرات الاصطناعية، تعمل جميعاً على تكوين العديد من المناطق الجرداء الخالية من الحياة. ان مثل هذه العمليات تدعى بالتعرية والتجريد.

٢. الاجتياح والتوطن Invasion & Ecesis

ويقصد بها غزو المناطق البكر بأنواع البذور أو السبورات بواسطة الهواء أو إملاء أو الحيوانات بحيث يؤدي توطن هذه الأجزاء التكاثرية إلى خطوة الثانية وهي انباتها ونمو

النباتات الناتجة منها وتكاثرها. ثم تأتي الخطوة الثالثة وهي تجمع الأحياء وازدهارها في الموقع البيئي. وهكذا يعتمد نجاح الاجتياح على قابلية الكائنات الحية على التكيف مع ظروف البيئة الجديدة.

ويمكن ان يطلق على انتقال هذه البذور أو السبورات إلى منطقة جديدة بالهجرة والتي تتبعها الخطوة التالية التي يمكن ان تسمى بالتوطن (Ecesis).

٣. التنافس والتفاعل Competition & Reaction

ان الزيادة الحاصلة في عدد الأنواع التي تظهر في البيئة الجديدة تؤدي إلى نوع من التنافس بين افراد النوع الواحد، كما يحدث التنافس بين افراد الأنواع المختلفة سواء تلك التي تأتي إلى البيئة الجديدة ام تلك التي توجد فيها أصلاً.

٤. الاستقرارية والذروة Stabilization & Climax

في نهاية التعاقب يصل المجتمع Community إلى حالة الاستقرار حيث تنشأ بين الكائنات الحية علاقات منسقة تبقى تركيب المجتمع Community ثابتاً إلى حد ما. وتعد هذه الحالة مرحلة توازن حركي Dynamic equilibrium وليست حالة سكون، وتدعى هذه الحالة بالذروة Climax.

التعاقب في البيئات الأساسية:

هناك اختلاف في طبيعة التعاقب وأسلوبه باختلاف البيئة الأساسية حيث تؤثر نوعية العوامل البيئية تأثيراً حاسماً، فضلاً عن طبيعة المجتمعات النباتية والحيوانية التي تتكيف للمعيشة في تلك البيئات وتحت تلك الظروف.

لذا اعتماداً على البيئات الأساسية يوجد نوعين من التعاقب هما التعاقب المائي والتعاقب الجفافي وفيما يأتي أهم خصائص التعاقب في أشكال البيئات التي تعود إلى هذين النوعين من التعاقب.

يمكن تتبع التعاقب في البيئة المائية خلال أنواعين الأساسيين من المياه وهما المياه العذبة والمياه البحرية وكالاتي:

١. التعاقب في المياه العذبة Fresh Water Succession

تختلف أنماط التعاقب في المياه العذبة تبعاً لحجم المسطحات المائية، وطبيعة حركة المياه فيها. حيث تؤدي عمليات التغير (Silting) دوراً مهماً في إحداث التعاقب. ويقصد بالتغير هي حالة تراكم المواد الغرينية التي تدخل إلى المسطح المائي بواسطة الأنهار والقنوات والجداول. ويسبب تراكمها مع أشكال التربة الأخرى والصخور إلى ضخالة قاع المسطح المائي. ويتوقف حدوث هذه العمليات على كميات التعرية التي تحدث في القنوات المجاورة التي تصب فيها، فضلاً عن كميات الأمطار ونوعها. وعند استمرار تراكم المواد الترابية لعدة سنوات متعاقبة يتحول المسطح المائي إلى موطن مستنقعي ويؤدي أخيراً إلى تكوين غابة.

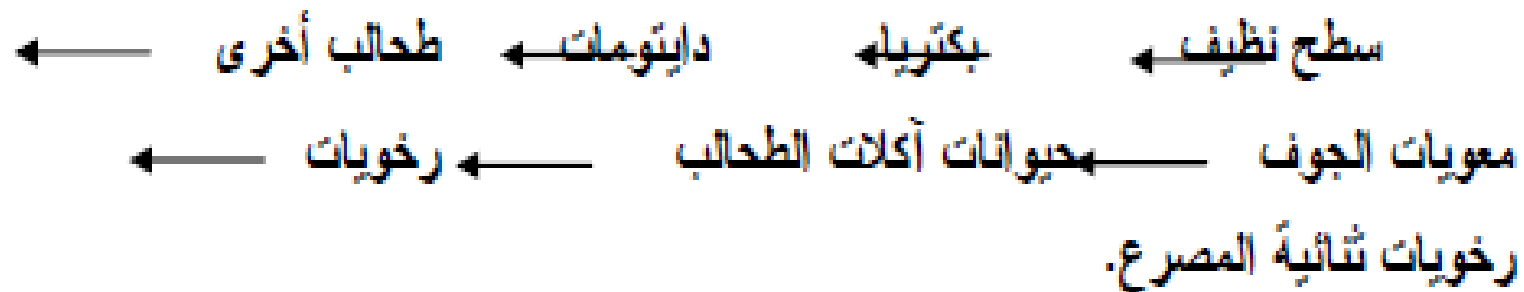
مع التغيرات التي تحدث في الكساء الخضري وتقدم عمر البركة وتكوين المستنقعات، تكون المجاميع الحيوانية قد تغيرت لذلك حيث تتباين مجاميع الحيوانات اللافقية من ناحية الكمية والنوعية بدءاً من أنواع الذباب مع ظهور الخنافس بأنواعها المختلفة. وتظهر أنواع مختلفة من الاسماء التي تتدرج أنواعها مع تدرج التحول في المسطح المائي.

النباتات المائية المغمورة ← النباتات الطافية ← النباتات المائية البارزة

← الشجرات ————— الشجيرات .

٢. التعاقب البحري Marine Succession

هناك بعض الصعوبات التي تعترض دراسة ظاهرة التعاقب البحري وذلك بسبب طبيعة البحار والمحيطات من ناحية أعماقها السحيقة واتساع مناطقها والتيارات الشديدة والأعاصير. لذا فإن مناطق المد والجزر قد حظيت بدراسة أشمل وذلك للسهولة النسبية في العمل فيها. يبدو أن التعاقب يظهر على الأسطح النظيفة في مناطق المد والجزر يمكن أن تشمل التسلسل الآتي:



أن مثل هذا التعاقب لا يحتاج إلى أكثر من خمس سنوات لاكتتماله مقارنة مع السنوات الطويلة التي يحتاجها التعاقب الأرضي أي على اليابسة.

ثالثاً: اشكال التعاقب الدقيق Microsuccession forms

وهو النمط من التعاقب الذي يحصل ضمن الموطن البيئي الدقيق Microhabitat فعلى سبيل المثال عند سقوط جذع خشبي على ارض الغابة فمع مرور الوقت سيهاجم هذا الجذع من قبل مجاميع متعاقبة من الكائنات الحية المختلفة كالفطريات والطحالب والحشرات والديدان الخيطية وعديدات الأرجل والبق والخنافس والقواقع وغيرها.

لقد عرف التعاقب الدقيق في العينات المختبرية منذ محاولات العالم وودروف (Woodroff, ١٩٢١) والذي أضاف ماء بركة يحتوي على خليط من الابتدائيات إلى وسط غذائي من ما تبين مغلي يحتوي على أعداد كبيرة من البكتيريا . فلاحظ حالات التعاقب الدقيق في الأحياء الابتدائية حيث تصل أحياء البراميسيوم والاميبا والفورسلا على التوالي نحو قمة التعداد الجماعي . هناك امثلة عديدة في أنماط التعاقب الدقيق منها براز الأغنام والمواشي في مناطق المروج أو المناطق التي تنشأ فيها قنوات مياه الأمطار أو الثلوج المنصهرة والمتقطعة حيث تزدهر المجتمعات المائية من البكتيريا المائية والطحالب والهيدرا والديدان المسطحة والابتدائيات والقواقع ويرقات الحشرات المائية . ومع تناقص المياه والجفاف التدريجي لقاع القناة يحل مكان المجتمعات المائية بعض كائنات اليابسة كالنباتات الراقية المعتدلة الرطوبة Mesophytes والديدان الخيطية والقواقع الأرضية والديدان الحلقية والحشرات . عندها تكون الأشكال المائية متحوصلة وتبقى كامنة بانتظار الفترة الرطبة التالية.

الذروة: Climax

مفهوم الذروة وضعه العالم كليمنت Clement ويتضمن ان التعاقب بهذا المفهوم سيكون سلسلة من التفاعلات بين الكائنات الحية ومحيطها تنتهي بالوصول إلى العلاقة المنظمة التي تبقى تركيب المجتمع ثابتاً إلى حد ما. وهذه العلاقة يتوقف عليها حدوث التغيرات في المجتمع. ولقد تم وضع ثلاث صفات رئيسية لمجتمع الذروة وهي:

١. الوحدة Unity

ان مجتمع الذروة عبارة عن وحدة متكاملة ويفصح عن نوعية المناخ وطبيعته من جهة، ودليل على نوع الظروف البيئية الأخرى من جهة أخرى.

٢. الاستقرار Stability

مجتمع الذروة ديناميكي أي دائم التغير لكنه يبدو في ظاهرة مستقرًا . ولا يمكن ان تحل أي مجموعة من الأنواع في ذلك المناخ المحدد محل الأنواع المكونة لمجتمع الذروة . وبعبارة أخرى يكون مجتمع الذروة لأي منطقة مناخية محتوياً فقط على الأنواع الخاصة بتلك المنطقة كأنواع سائدة.

٣. الأصل وعلاقات التطور النوعي Origin & phylogenetic relations

لقد تصور كليننت مجتمع الذروة بوصفه كائن حي اطلق عليه اسم الكائن الأمثل Super organism. وان عملية التعاقب عبارة عن عملية مكافئة لنمو هذا الكائن الحي بمراحلها الثلاثة وهي الولادة ، والنمو ، والبلوغ . الذي يبدأ منذ بداية التعاقب ومراحل تقدمه ونزوله.

الماضرة الثالثة عشر

التلوث البيئي Ecological Pollution

لقد كثرت التحذيرات خلال السنوات الأخيرة من القرن العشرين حول مصير الحياة على الكرة الأرضية، كما وجهت انتقادات كثيرة إلى تدخلات الإنسان في التوازن البيئي الطبيعي. وقد تزايد القلق بسبب استخدام الإنسان للوسائل المؤثرة والناجمة من التطور الهائل للتكنولوجيا والصناعة، الأمر الذي أوجد مستويات غير مألوفة من التدخل لم يسبقها مثيل، مما أصبح يهدد توازن الطبيعة فعلاً.

ونتيجة لتداخل عوامل عديدة في مقدمتها الانفجار السكاني الهائل وما رافقه من أنشطة تنموية وتطور صناعي وزراعي لسد الحاجات المتزايدة لملايين البشر فضلاً عن استنزاف الموارد الطبيعية واستغلال أراضي الغابات والأراضي الزراعية في إنشاء المصانع والمعامل واستغلالها كذلك في إنشاء المباني السكنية وشق الطرق ومد خطوط المواصلات والاتصالات وغيرها. ولعل من أهم المشكلات التي تواجه إنسان العصر الحالي هي كيفية الحفاظ على التوازن البيئي الطبيعي في بيئته لاجل الحصول على مقومات حياته. وان الإخلال بتوازن البيئة يغير معالمها وعواملها بشكل جذري وقد تكون النتيجة تحولها إلى بيئة غير صالحة لمعيشة الإنسان.

تعريف التلوث البيئي:

هناك عدة اتجاهات في تعريف التلوث، وإن اختلفت هذه التعاريف تعتمد أساساً على حالة المتخصص واتجاه دراسته واهتماماته.

فمثلاً يعرف علماء الحياة (البايولوجيين) مفهوم التلوث بأنه يشمل أي تغيير أو تأثير

في التوازن الطبيعي لأي نظام بيئي مما يغير أو يؤثر في مكونات ذلك النظام البيئي.

أو اعتبار التلوث هو الحالة التي توجد فيها مادة أو مواد غريبة أو أي مؤثر في إحدى

مكونات البيئة يجعلها غير صالحة للاستعمال أو يحد من استعمالها.

أما المشتغلين في الصحة فيعرفون التلوث بأنه أي تأثير ضار على صحة الإنسان بما

يشمل غذاءه أو نشاطه الفسيولوجي.

ويعتبر الجغرافيون ان مشكلة التصحر هي إحدى مشاكل التلوث البيئي ال هامة .

ويمكن تعريف التلوث بمفهومه العام كالآتي:

التلوث pollution: هو تعكير أو اضطراب في البيئة يعمل على تغيير صفاتها الطبيعية

ويجعلها رديئة الاستغلال والمنفعة وغير مناسبة بشكل أو بآخر للحياة.

ان مخاطر التلوث تصيب المحيط الحيوي من هواء وماء وتربة وبذلك تؤثر في معظم

ان لم يكن في كل الأنظمة الطبيعية والصناعية.

المصادر الرئيسية للتلوث البيئي:

هناك مصدران رئيسيان للتلوث البيئي هما:

١. مصادر طبيعية أو التلوث الطبيعي.
٢. مصادر من أنشطة الإنسان أو التلوث الصناعي والبشري.

أولاً: التلوث الطبيعي Natural pollution

يقصد بالتلوث الطبيعي ان ليس للإنسان أي دخل فيه . إذ ان الطبيعة عرضة إلى التغير المستمر بسبب عدة عوامل كالرياح والأمطار والسيول وحرائق الغابات وثورات البراكين والزلازل والمد والجزر في البحار وما تفرزه من ملوثات أهمها ما يأتي:

١. الدقائق في الهواء:

٢. المواد العالقة:

٣. حالات التعرية Nudation:

٤. زيادة تركيز الاملاح في المياه والتربة.

٥. الغازات السامة المنبعثة من البراكين أو العيون المعدنية .

ثانياً: مصادر التلوث الناتجة من أنشطة الإنسان:

وهي مصادر التلوث التي تكون أكثر خطورة حيث يزداد تأثيرها بازدياد تقدم الإنسان العلمي والتكنولوجي والحضاري وتشمل مجالات كثيرة أهمها:

١. المخلفات المنزلية: وتشمل المخلفات الناجمة عن النشاطات المنزلية لمخلفات الوقود المنزلي كالفحم والكبروسين والغاز والمنظفات المنزلية.

٢. المخلفات الصناعية: من الصناعات التي تكون مصدراً للملوثات هي الصناعات الكيماوية مثل صناعة الأسمدة والورق والنفط والمطاط والاسمنت واستخراج المعادن من خاماتها وصناعة الحديد والصلب والكبريت والفوسفات والاطارات وغيرها الكثير.

٣. مخلفات العمليات الزراعية: للعمليات الزراعية مخلفات كثيرة تشمل بقايا المحاصيل والمخلفات الحيوانية والأسمدة الكيماوية والمبيدات الكيماوية.

٤. مخلفات وسائط النقل المختلفة: تطرح عوادم السيارات بالإضافة إلى الرصاص ملوثات أخرى كأول أكسيد الكربون وأكاسيد النيتروجين والهيدروكربونات.

٥. المواد المشعة: ان الاشعاع الصادر من المواد المشعة الناتجة من المفاعلات النووية وتجارب الانفجارات النووية يؤدي إلى تلوث البيئة.

٦. الضوضاء: يؤثر الضوضاء بشكل خاص على الإنسان الذي يعيش في وسط اصوات عديدة حيث وجد ان تأثير الضوضاء على الإنسان واضح في جعله سريع الغضب وقليل القدرة على التركيز الفكري وكثيراً ما ينجم عن ذلك الاصابة بالقرحة وقد يؤدي الضوضاء الشديد إلى الصمم.

أنواع التلوث البيئي:

هناك ثلاثة أنواع رئيسية للتلوث البيئي:

- | | |
|----------------|-----------------|
| ١. تلوث الهواء | Air pollution. |
| ٢. تلوث المياه | Water pollution |
| ٣. تلوث التربة | Soil pollution |

أنواع التلوث البيئي:

هناك ثلاثة أنواع رئيسية للتلوث البيئي:

١. تلوث الهواء .Air pollution

٢. تلوث المياه Water pollution

٣. تلوث التربة Soil pollution

أنواع الملوثات البيئية:

١. ملوثات طبيعية : مثل الاتربة والغبار، الاشعاع، الضوضاء، الدخان.

٢. ملوثات كيميائية : مثل الابخرة والغازات، الحوامض والقلويات، العناصر الثقيلة ،
المبيدات.

٣. ملوثات حيائية : مثل الجراثيم، الفيروسات، البكتريا، الطفيليات، الفطريات.

طبيعة المواد الملوثة: Nature of pollutants

تشمل المواد الملوثة مدى واسعاً من المواد، فقد تكون أي مادة مصنعة من قبل الإنسان مادة ملوثة في بعض الأحيان . وقد تكون بعض المواد التي تعتبر ضرورية لحياة الكائنات الحية كالحديد والنحاس والزنك على سبيل المثال لكنها قد تكون ذات سمية عالية عند وجودها بكميات وتراكيز عالية. ولأجل دراسة هذه المواد الملوثة وامكانية التعرف عليها علينا الاخذ بنظر الاعتبار المواصفات الآتية:

أولاً: تركيبها الكيميائي:

يمكن تقسيم المواد الملوثة حسب تركيبها الكيميائي إلى نوعين هما:

١. مواد عضوية: وتشمل مواد عضوية غنية بالكربون مثل بعض المبيدات الحشرية كالكلوردين والالدين وال DDT كما ان هناك مواد عضوية غنية بالكربون كالبراثيوم والملاثيون.
٢. مواد غير عضوية: قد تكون هذه المواد على هيئة ايونات كالايونات الموجبة مثل الزنك Zn^{++} والنحاس Cu^{+} والحديد Fe^{+++} والايونات السالبة مثل النترا NO_3^- والفوسفات PO_4 . أو تكون غير ايونية مثل العناصر الثقيلة كالزئبق والرصاص والكاميوم والزرنيخ.

ثانياً: درجة تحللها: وتشمل نوعين هما:

١. مواد قابلة للتحلل: وهي المواد التي يمكن تحللها أو تكسيرها في البيئة من قبل المحلات كالبيكتريا والفطريات. وتكون هذه المواد أقل خطورة في تلوث البيئة. علماً أن تأثيرها السلبي يزول حال تحللها كاملاً من قبل الكائنات الدقيقة.
٢. مواد غير قابلة التحلل: وتشمل المواد الكيميائية والصناعية ذات التأثير التراكمي في البيئة والتي لا يمكن تحللها. مثل مبيدات الحشرات ومبيدات الفطريات ومواد البلاستيك والنايلون وبعض المنظفات.

ثالثاً: درجة سُميتها:

تعد بعض المواد الملوثة مواد سمية للكائنات الحية . ويقصد بالمواد السمية أنها تلك المواد التي تسبب شللاً لحركة الكائنات الحية وتثبط نموها وتؤدي إلى موتها وذلك من خلال تأثيرها المباشر والفعال على إيقاف وعرقلة العمليات الأيضية . وتتفاوت المواد السمية في تأثيرها على وفق تركيبها الكيميائي وتركيزها المؤثر.

الماضرة الرابعة عشر

تلوث الهواء Air pollution

يعتبر الهواء من أساسيات الحياة فانقطاعه لدقائق معدودة يعد كافياً لهلاك الإنسان . لذا أصبح موضوع تلوث الهواء في مقدمة الموضوعات التي تثير الاهتمام ليس في أوساط العلماء المختصين فحسب بل في الأوساط والمؤسسات الحكوميه كافة وحتى بين المواطنين . وقد ائتغل العديد من المشرعين في بلدان العالم في سن القوانين المتعددة من اجل المحافظة على نظافة الهواء والوقاية من تلوثه وبالتالي حماية البيئة من التلوث . ان ما يزيد موضوع تلوث الهواء خطورة تأتي في ضعف الوسائل العلمية والتقنية المستخدمة للإقلال أو التخلص منه رغم التقدم الكبير الحاصل أخيراً.

لقد أصبحت مشكلة تلوث الهواء أكثر وضوحاً عندما ازدادت معدلات نمو السكان والمدن وزيادة التقدم الصناعي والتكنولوجي.

طبيعة الغلاف الجوي:

يتكون الغلاف الجوي من مزيج من الغازات التي تغلف الكرة الأرضية بارتفاع يصل بين (٨٠-١٠٠) كم فوق سطح الأرض. وتتركز معظم كتلة الغلاف الغازي (٩٩,٩%) دون ارتفاع حوالي (٥٠ كم).

فالهواء هو ذلك الجزء من الغلاف الجوي الاقرب إلى سطح الأرض والذي عندما يكون جافاً وغير ملوثاً فإنه يتألف من عدة غازات اهمها من حيث النسبة هو غاز النيتروجين (N_2) الذي يؤلف (٧٨,٠٩%) ويليه غاز الأوكسجين (O_2) الذي يؤلف (٢٠,٩٤%) ثم مجموعة كبيرة من الغازات بنسب ضئيلة. علماً ان بخار الماء وغاز ثاني اوكسيد الكربون يختلفان كمياً حسب ظروف عوامل معينة. حيث تبلغ نسبة غاز (CO_2) حوالي (٠,٠٣٢%) وغاز الهيدروجين (H_2) تبلغ نسبته (٠,٥) جزء بالمليون. ونسبة غاز الاوزون (O_3) هي (٠,٠٢) جزء بالمليون.

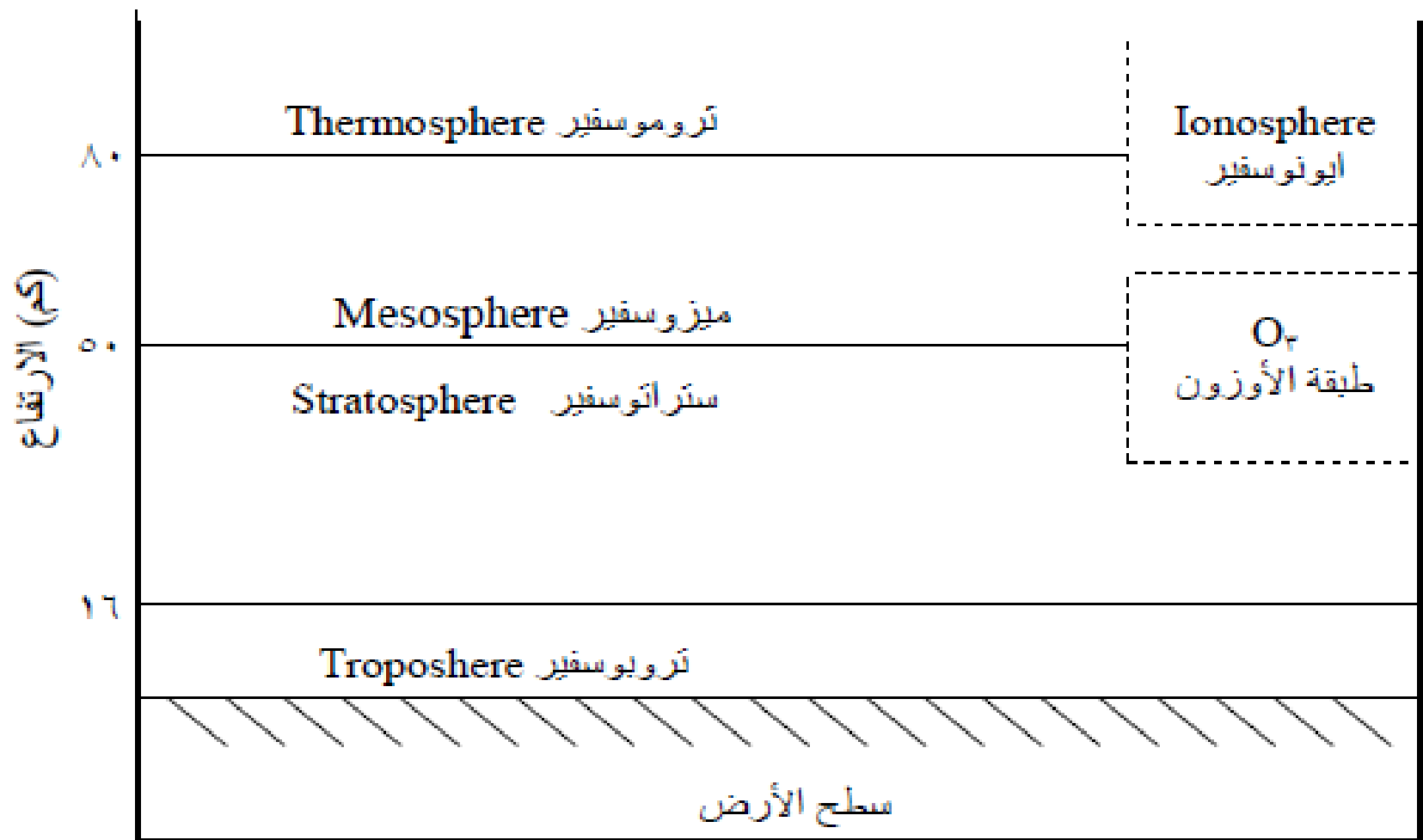
يُقسم الغلاف الجوي عادةً إلى أربع طبقات هي:

١. طبقة التروبوسفير Troposphere

٢. طبقة الستراتوسفير Stratoshpere

٣. طبقة الميزوسفير Mesosphere

٤. طبقة الثرموسفير Thermosphere



(طبقات الغلاف الجوي)

وهذاك طبقة تتداخل مع الطبقة الثالثة من جهة والطبقة الرابعة من جهة أخرى

حيث تشغل الجزء العلوي من طبقة الميزوسفير والجزء السفلي من طبقة الثرموسفير وتدعى

هذه الطبقة بطبقة الأيونوسفير Inosphere ويعود سبب هذه التسمية لوجود الأيونات الحرة فيها.

مما تقدم يمكن القول ان طبقة Troposphere تضم (٧٥%) من كتلة الهواء الكلية

بينما تحوي طبقة الـ Stratosphere حوالي (٢٤.٩%) من كتلة الهواء. وتوزع النسبة

الباقية (٠.١%) بين الطبقتين الأخيرتين.

المصادر الرئيسية للتلوث الهوائي:

يمكن تلخيص أهم مصادر تلوث الهواء بما يأتي:

١. احتراق مختلف أشكال الوقود للحصول على الطاقة للاستخدامات الصناعية والتجارية والمنزلية.

٢. الملوثات المطروحة من قبل مختلف وسائط النقل التي تستخدم البنزين أو الديزل .

٣. الفضلات الغازية والغبار والحرارة والدقائق المتطايرة والمواد المشعة وبعض العناصر التي تنفث إلى الأجواء من مداخل المعامل والمصانع ومن المبيدات .

أنواع الملوثات في الهواء:

يمكن تقسيم الملوثات في الهواء إلى مجموعتين رئيسيتين هما:

أولاً: الدقائقات: Particulates

يقصد بالدقائقات كافة المواد المنتشرة في الهواء سواء كانت دقائق صلبة أو مطيرات سائلة عالقة في الهواء . وتتوزع اشكال الدقائقات وتركيبها الكيميائي وتأثيراتها السمية أو الصحية وتعتمد حركتها وبقاؤها في الهواء وكذلك العمق الذي تدخله في الجهاز التنفسي على قطر هذه الدقائق أو القطيرات . ان الغالبية العظمى من الدقائقات هي ذات منشأ طبيعي مثل الدقائق الترابية والرملية المتطايرة من الأراضي الجرداء والصحاري . اما المصادر غير الطبيعية (البشرية المنشأ) فتشمل عمليات حرق الوقود في الصناعة وإنتاج الطاقة وإنتاج الاسمنت وطحن الحبوب وغيرها أو في المواصلات وما ينبعث عنها من كميات كبيرة من الدقائق الكربونية التي تدعى بالسخام soot وقد تصدر من رش المبيدات في الحقول فضلاً عن عمليات الإنشاء والبناء وتعبيد الطرق وغيرها.

ان أهم أنواع المجاميع الرئيسية للدقائق في الهواء هي:

١. الرمال أو الحبيبات الرملية Grit

وهي الدقائق الصلبة العالقة في الهواء والتي يزيد قطرها عن (٥٠٠) ميكرون أي (٠.٥) ملم.

٢. الغبار Dust

وهي الدقائق الصلبة العالقة في الهواء والتي يتراوح قطرها بين (٢٥-٢٠٠) ميكرون

٣. الدخان Smoke

وهو عبارة عن المواد الدفينة الناتجة من عمليات الحرق المختلفة والتي تطلق دقائق

لا يزيد قطرها عن (٢) ميكرون وبشكل الكربون غالبية العظمى.

٤. الهباء الجوي Aerosol

وهي الدقائق الصلبة أو السائلة العالقة في الهواء والتي يقل قطرها عن (١) ميكرون.

٥. الضباب Mist

يشمل الضباب كل من القطيرات السائلة والعالقة في الهواء التي تصل أقطارها إلى (١٠٠) ميكرون أحياناً ويعني كذلك بالضباب الدخاني (السدوم) smog (fog + smoke).

٦. السخام Soot

وهو عبارة عن جزيئات الكربون المنتهية الدقة التي تتجمع بصورة سلاسل طويلة.

٧. حبوب اللقاح Pollen grains

يلاحظ في الربيع تكثر جسيمات تنطلق من النباتات الزهرية التي هي حبوب اللقاح .
وتمتاز دقائقها بكبر حجمها. وقد يتعرض بعض السكان إلى اعراض حالات من الحساسية
الجلدية أو تورم العينين أو رشح الانف وغيرها.

ثانياً: الملوثات الغازية Pollutant gases وتشمل:

١. الهيدروكربونات Hydrocarbons

تتألف الهيدروكربونات كما يدل عليها اسمها من الكربون والهيدروجين وهي عبارة عن مركبات عضوية غازية أو سائلة أو صلبة. ولا تعد الهيدروكربونات مواد ملوثة خطيرة بذاتها باستثناء الأنواع الأرومائية منها، غير أن خطورتها تكمن في تفاعلاتها اللاحقة مع الملوثات الأخرى وبوجود أشعة الشمس والأكسجين والمواد الأخرى.

تتبعث الهيدروكربونات نتيجة لتوعين من العمليات هما:

أ. الاحتراق غير التام.

ب. التبخر.

٢. غاز احادي اوكسيد الكربون CO

يُنْتَج هذا الغاز من اتحاد الكربون بالأكسجين عند الاحتراق غير التام أو تحت ظروف معينة. ومصدر الكربون في هذه الحالات هو الوقود النفطي أو الفحم بأنواعه أو الغاز الطبيعي والتي تعد من الأنواع الرئيسية لمصادر الطاقة على وجه الأرض .

يُعتبر غاز CO من اكبر الملوثات لاجواء المدن حيث ينبعث من الاحتراق غير الكامل للهيدروكربونات. كما ينبعث من احتراق وقود السيارات. ويتميز هذا الغاز بقدرته على الاتحاد مع هيموكلوبين الدم HB مكوناً مركب كاربوكسي هيموكلوبين COHB مما يؤدي إلى تقليل كفاءة الهيموكلوبين في حمل الأوكسجين، وبذلك تُصاب الكائنات الحية ومنها الإنسان بالدوار ويزداد جهد القلب والتنفس.

٣. ثنائي اوكسيد الكربون CO_2

ينتج الإنسان كميات كبيرة من هذا الغاز خلال عمليات الاحتراق واستخدام الوقود كالفحم وزيوت البترول والغاز الطبيعي. ومع ذلك لا يعتبر هذا الغاز من المواد الملوثة للجو. ولكنه في حالة زيادة تراكيزه بما يفوق معدلاته الطبيعية (٠,٠٣% حجماً من الهواء) مما يؤدي إلى ارتفاع درجات حرارة الفضاء المحيط بالارض خلال ما يعرف بتأثير البيت الزجاجي Greenhouse effect إذ تنعكس الحرارة المنبعثة من الأرض وتتحصر في الأجواء بسبب غاز ثنائي اوكسيد الكربون.

ان زيادة درجة حرارة الفضاء الذي يحيط بالارض يبضع درجات كمعدل سنوي سيؤدي إلى ذوبان الجبال الثلجية في القطبين وبدورها تؤدي إلى غرق مساحات من اليابسة ابتداءً من السواحل وما عليها من مدن ومزارع ومصانع والتي تعني حدوث كوارث إنسانية.

٤. أكاسيد النيتروجين NO_x

ان من أهم الغازات النيتروجينية الملوثة للهواء هي غاز احادي اوكسيد النيتروجين NO وثنائي اوكسيد النيتروجين NO_2 . وفي ظروف درجات الح رارة العالية (أكثر من 1000°C) يتم انبعاث هذين الغازين خلال عملية الاحتراق واتحاد غاز الأوكسجين والنيتروجين. اما الاشكال الأخرى من اكاسيد النيتروجين فليس لها أهمية بيئية، ولعل من اهمها هو غاز اوكسيد النتروز الذي كان يستخدم في الجراحة بوصفه غازاً مخدراً قبل تطوّر المركبات المخدرة الحديثة.

وباعتبار ان مصدر الغازين (NO , NO_2) من عملية الاحتراق لذا فإن انبعاثهما أيضاً يتم من جميع وسائط النقل فضلاً عن مصادر أخرى ثابتة مثل محطات توليد الكهرباء وبعض الصناعات التي تحرق الوقود بدرجات حرارة عالية . كما تنبعث أيضاً من معامل صناعة الأسمدة النيتروجينية، ومن الحقول الزراعية بعد عمليات التسميد الكيماوي أو الحيواني ومن بعض الصناعات الكيماوية مثل إنتاج حامض النتريك وصناعة المتفجرات وغيرها.

٥. أكاسيد الكبريت SO_2

إن التلوث بأكاسيد الكبريت من أكثر مشاكل تلوث الهواء خطورةً على البيئة وبخاصة صحة الإنسان. وتُضم هذه الأكاسيد غاز ثنائي لوكسيد الكبريت SO_2 بالدرجة الرئيسية وغاز ثلاثي لوكسيد الكبريت SO_3 بدرجة أدنى. إن غاز SO_2 هو من الغازات ذات رائحة حادة وينتج القسم الأكبر منه عند احتراق أنواع الوقود الذي يحتوي على الكبريت والذي يتأكسد إلى SO_2 ويتأكسد هذا الغاز متحولاً إلى SO_3 الذي عند ذوبانه في الماء يتحول إلى حامض

الكبريتيك H_2SO_4 إذ يساهم هذا الغاز بتكوين الأمطار الحامضية Acid Rains التي تتساقط مسببة الأضرار الجسيمة للنباتات والتربة والمياه.

يسبب غاز SO_2 أضرار بالغة للصحة كالالتهابات الخطيرة في الجهاز التنفسي.

من المصادر الأخرى لغاز SO_2 هو غاز كبريتيد الهيدروجين H_2S . كما يخرج

الغاز أيضاً بعد انفجار البراكين حيث يترسب من المكامن النفطية والغازية والمصادر

الجيولوجية الأخرى مثل المياه الكبريتية.

٦. غاز كبريتيد الهيدروجين H_2S

غاز كبريتيد الهيدروجين ينبعث من مصادر طبيعية مختلفة مثل ثورات البراكين التي تنطلق منه كميات لا بأس بها فضلاً عن كميات أكبر منه ناتجة من تحلل المواد العضوية ذات الأصل النباتي والحيواني خاصة في البيئات الرطبة والمائية وتحت تأثير البكتيريا اللاهوائية التي تهاجم الكبريتات وتحولها بعملية اختزال إلى كبريتيد. ويمكن ان تحدث نفس عملية التحلل هذه في مواقع طمر النفايات تحت الأرض مما يؤدي إلى ظهور هذا الغاز بشكل ذائب في المياه الجوفية. بمعنى آخر تسبب في تلوث هذه المياه. كما ينبعث الغاز كذلك في مواقع طبيعية وعيون كبريتية لاسيما الساخنة منها، ومن أحواض تصفية مياه المجاري بسبب عمليات تفسخ الفضلات العضوية. ينتج الغاز خلال الأنشطة الصناعية مثل عمليات الدباغة بسبب استخدام بعض المركبات الكيميائية التي تسبب في انبعائه. كما ينبعث الغاز من عمليات تصفية النفط الحاوي على تراكيز عالية من الكبريت.

علما ان كبريتيد الهيدروجين عديم اللون وسام جدا وتبلغ درجة سميته بنفس سمية غاز السيانييد تقريبا. وله رائحة نفاذة وكريهة تشبه رائحة البيض الفاسد. يمكن لهذا الغاز اختراق اغشية الحويصلات الرئوية بسهولة ليصل إلى الدم ومنه إلى أعضاء الجسم كافة مسببا الصداع والغثيان مع تخرش العينين يصاحبها احيانا حالات من التراخي والكسل أو الخمول العام وقد يؤدي إلى الموت عند استمرار التعرض إلى تراكيز عالية.

الحاضرة الخامسة عشر

ملوثات الهواء ذات الطابع العالمي:

من المعروف ان الهواء متحرك وعند حركته لا يمكن تحديده جغرافياً في دولة واحدة حيث ان الغلاف الجوي للكرة الأرضية يعتبر مشتركاً عالمياً تقوده حركة الكتل الهوائية المتغيرة. فالملوثات الغازية والملوثات الإشعاعية يمكن ان تنتقل من منطقة إلى أخرى. وفيما يلي بعض الأمثلة على ما يلوث الهواء ويؤثر في مناطق جغرافية عديدة قد تصل إلى كل الكرة الأرضية:

أولاً: الاحتباس الحراري:

مفهوم الاحتباس الحراري لا يختلف عن ظاهرة البيت الزجاجي، فهو يتعلق بزيادة تركيز غاز ثنائي اوكسيد الكربون CO_2 في الغلاف الجوي. ان تركيز غاز CO_2 هو في زيادة مستمرة ورغم ان هذه الزيادة هي ضئيلة وليس لها تأثير صحي على الإنسان أو الأحياء الأخرى ولكن خطر هذه الزيادة في كونها ستؤدي تقليل انتشار الحرارة من جو الكرة الأرضية إلى الفضاء الخارجي بفعل تأثير ظاهرة البيت الزجاجي مما يتسبب في ارتفاع معدلات درجات الحرارة على سطح الكرة الأرضية. ان اصطدام موجات الأشعة المرئية بأي حاجز يؤدي إلى تحولها إلى حرارة. يعمل كل من غاز ثنائي اوكسيد الكربون وبخار الماء على امتصاص الاشعة المنعكسة من سطح الأرض وبهذه الطريقة يعملان وكأنهما لحافان الكرة الأرضية ويمنعان تسرب الحرارة المنعكسة من سطح الأرض إلى الغلاف الجوي . وبغير هذين اللحافين يحتمل ان تنخفض درجة حرارة الكرة الأرضية إلى $(-40^{\circ}C)$ بدلاً من المعدل الحالي لدرجة الحرارة وهو نحو $(15^{\circ}C)$ ولكن إضافة كميات أخرى من بخار الماء وغاز ثنائي اوكسيد الكربون يعني إضافة طبقات أخرى من اللحافين مما يؤدي إلى منع التسرب الحراري بدرجات ومعدلات أعلى مما هي عليه في الطبيعة وهذا يعمل على رفع درجة حرارة سطح الأرض والمحيط الذي يعلوها مباشرة بشكل غير طبيعي.

ان ارتفاع معدل درجات الحرارة المتوقع لها على سطح الكرة الأرضية يؤدي في
المحصلة النهائية إلى التأثير في مستوى سقوط الأمطار عالمياً وزيادة التصحر وانخفاض
معدلات الانتاج الزراعي كما ان رفع درجة حرارة الأرض يؤدي إلى ذوبان الكتل الجليدية
في القطبين ويؤدي إلى ارتفاع مستويات المياه في المحيطات وحدوث الفيضانات المدمرة.
ثانياً: طبقة الاوزون في الغلاف الجوي:

طبقة الأوزون عبارة عن غاز الأوكسجين ثلاثي الذرات O_3 وهو احد المكونات الطبيعية للهواء إذ تبلغ نسبته الحجمية (٠.٠٢) جزء بالمليون. وله القابلية على امتصاص الاطيف الموجية الأقصر من (٣٠٠) نانومتر أو مليمكرون (الاشعة فوق البنفسجية) القادمة من الشمس. ورغم تركيز غاز الاوزون الضئيل لكنه يعد كافياً وضرورياً لحماية الكائنات الحية على سطح الكرة الأرضية. ويتواجد هذا الغاز في أعلى طبقة الستراتوسفير واسفل طبقة الميزوسفير. ويبلغ أعلى تركيز لهذا الغاز (٠.٠٢) جزء بالمليون على ارتفاع (١٦-٣٥) كم. ولقد ظهرت خلال عقد السبعينات من القرن العشرين ظواهر تثير القلق حول مصير هذه الطبقة وذلك ناجم عن مجموعة من النشاطات البشرية التي سببت اطلاق الإنسان لكميات كبيرة من الغازات الملوثة للغلاف الجوي. ومن بين هذه الملوثات كل من:

١. المركبات الكلورية العضوية مثل مبيدات DDT والكلوردين والالدين.

٢. مركبات الكلوروفلوروكاربونات المعروفة تجارياً باسم غاز الفريون المستعمل في

أجهزة التكييف والتلاجات والمجمدات وفي قناني العطور والكولونيا المضغوطة.

٣. وكذلك غاز احادي اوكسيد النروجين الذي ينطلق من الطائرات النفاثة العملاقة

ولاسيما طائرات النقل المدنية التي تفوق في سرعتها سرعة الصوت.

ان هذه الملوثات قد أسهمت في تلاشي طبقة الأوزون من خلال تفاعلات كيميائية

ثالثاً: التلوث الإشعاعي: Radiation Pollution

يُعتبر الإشعاع ظاهرة طبيعية يحيط بالإنسان في كل مكان في حياته اليومية. وقد أدى

نشاط الإنسان إلى زيادة تراكيزه في بعض المواقع أو بسبب حوادث عرضية أو مشاكل

صناعية معينة أو سوء إدارة مما تؤدي إلى حالات تلوث خطيرة.

يعرف التلوث الإشعاعي: بأنه انبعاث اشعاعات خطيرة نتيجة حوادث تحصل في المفاعلات

النووية، أو من النفايات المشعة، أو أي مصدر يستعمل في الإشعاع، بجرعات ضارة تعمل

على تكثير خلايا الكائن الحي بشكل مباشر عند التعرض للإشعاع بشكل مباشر أو غير مباشر

خلال تركيزها في الهواء أو الماء أو التربة أو الغذاء.

أنواع الجسيمات الإشعاعية:

هناك ثلاثة أنواع رئيسية من الجسيمات الإشعاعية هي:

١. جسيمات ألفا (α) Alpha particles :

تتكون هذه الجسيمات من زوج من البروتونات مع زوج من النيوترونات وتكون موجبة الشحنة. مصدرها الطبيعي عنصر الراديوم والثوريوم. وتتميز هذه الجسيمات بكتلتها الكبيرة قياساً بأنواع الإشعاع الأخرى ولكن سرعتها أقل منها. وأقل منها في القدرة على اختراق الأجسام التي تصطدم بها. فقد يتعذر عليها اختراق ورقة كتابة اعتيادية، انها لا تتمكن من اختراق الجلد. ولكن الضرر الفعلي يحدث فقط عندما يتم دخول جسيمات هذه الأشعة عن طريق أي من الجهازين الهضمي والتنفسي إلى داخل أجهزة الإنسان والحيوان وبهاتين الطريقتين تصبح هذه الجسيمات في حالة تماس مباشر مع أنسجة وأعضاء الجسم الداخلية وبذلك تسبب الضرر لخلايا هذه الأنسجة.

٢. جسيمات بيتا (β) Beta particles

تتبع هذه الجسيمات من انوية المخلفات النووية الانحلالية لليورانيوم. وتتألف من الكترونات فقط وبذلك فهي اصغر من جسيمات ألفا بحوالي سبعة الاف مرة تقريباً وتزداد بذلك قابلية اختراقها الحواجز. تتميز بسرعتها الكبيرة جداً فضلاً عن طاقتها العالية. وكلا الصفتين تجعلانها ذات قوة تدميرية كبيرة جداً. ومن صفاتها ايضاً قدرتها على اختراق الأجسام الحية بعمق سنتمتر واحد. وتكون هذه الجسيمات مشحونة الشحنة السالبة.

٣. أشعة كاما γ () Gamma ray

تختلف أشعة كاما اختلافاً كلياً عن بقية أنواع الإشعاع باستثناء كونها ذات مصدر

نووي فهي عبارة عن أمواج كهرومغناطيسية تنتشر في الفراغ بسرعة $(3 \times 10^{10} \text{ م/ثا})$ ولها

القدرة على اختراق الأجسام الكبيرة بدرجة أكبر من اشعاعات ألفا وبيتا . وهي تحمل شحنة

متعادلة تشبه النيوترون وتمتاز بأنها ذات طبيعة فوتونية عالية.

مصدرها الصناعي الكوبالت ٦٠ والسيزيوم ١٣٧ واليود المشع ١٣١. تشبه أشعة

كما الأشعة السينية x-ray. وكلا النوعين من الإشعاع (كما والسينية) يتميزان بقوة اختراق

عظيمة إذ يتمكنان من اختراق جسم الإنسان بشكل كامل.

وحدات قياس الإشعاع:

توجد أكثر من وحدة قياس للجرعات الإشعائية الممتصة وهي:

١. الراد Rad

وهو عبارة عن كمية الأشعة التي يمتصها كيلوغرام من المادة المعرضة للإشعاع.

٣. الريم Rem:

وهي عبارة عن كمية الطاقة الإشعاعية التي تحدث تأثيراً بايولوجياً يعادل تأثير (١) راد.

٣. الكراي Gray : الذي يعادل (١٠٠) راد .

٤. السيفرت Sievert

الذي يساوي (١٠٠) راد ويعادل كذلك (١٠٠) ريم أي ان الكراي والسيفرت متساويان كوحدة في قياس الأشعة.

٥. الكوري Curie

المشتق من اسم عالمة السويدية مدام كوري . وتستخدم هذه الوحدة لوصف فعالية المصدر المشع أي معدل الانحلال المتسلسل الإشعاعي في الثانية الواحدة.

٦. الرونتجن Roentgen

وهي وحدات تستخدم لوصف مقدار التعرض إلى الأشعة السينية أو إلى أشعة كاما.

التأثيرات البيولوجية للإشعاع:

تُعتمد لتأثيرات البيولوجية للإشعاع على شدة التعرض ومدته . كما تُعتمد خطورة الإشعاع على نوع الخلايا المصابة في عموم الجسم . ففي الخلايا الجسمية على سبيل المثال تُفقد سيطرتها على آلية الانقسام مما يقود إلى تكون ورم سرطاني . اما الخلايا الجنسية التي تُتعرض إلى الإشعاع فإنها قد تؤدي إلى تشوهات خلقية.

ان الجرعة المميتة من الإشعاع هي بحدود (١٠٠٠٠) راد وتكون نسبة الوفاة (١٠٠%) . وعندما يُتعرض الجسم إلى (١٠٠٠٠٠) راد فالموت يكون في الحال أو بعد دقائق من التعرض بسبب تدمير عدد كبير من الانزيمات والفعاليات الحيوية للخلايا والأنسجة.

التدخين

يعد التدخين ضمن التلوث الذاتي Personal pollution. إذ إن الشخص المدخن يقوم بتلويث ذاته بصيغة طوعية. ومع ذلك تؤدي عملية التدخين إلى تلويث الأماكن التي يرتادها المدخنون وبذلك يصح استخدام تعبير التدخين السلبي passive smoking وهو عبارة عن تعرض الأشخاص الذين يعيشون أو يقيمون مع المدخن وقتياً أو دائماً إلى التلوث بدخان التبغ المحترق دون رغبتهم.

يحتوي دخان التبغ بأنواعه وطرق تحضيره المختلفة على مجموعة كبيرة ومعقدة من المواد والمركبات يصل عددها أكثر من (٣٨٠٠) مادة كيميائية إما بشكل غازات أو على هيئة جسيمات. كما أن مركب النيكوتين الموجود في السكائر الذي يعد منبهاً للجهاز العصبي المركزي ويسبب تغيرات فسيولوجية ونفسية متميزة في الإنسان، ويؤثر في الدورة الدموية التي تؤدي إلى أمراض القلب. علماً أن الجرعة القاتلة (LD) Lethal dose من النيكوتين هي (٦٠) مليغرام حيث تكون مميتة إذا حقنت في دم الإنسان.

لذا فالتدخين يعد سبباً في هلاك عدة ملايين من البشر، إذ تُقدر منظمة الصحة العالمية

(WHO) ان هناك ما لا يقل عن (٢,٥) مليون شخص يموتون سنوياً بسبب أمراض منسببة

عن التدخين أو مرتبطة باستخدام التبغ مثل سرطان الرئة، وأمراض القلب والسرابين الناجية،

والانسداد الرئوي المزمن. وتؤكد منظمة الصحة العالمية ان المرأة هي أكثر حساسية لتأثير

دخان السكائر من الرجل ويعود ذلك سبب إلى أسباب فسلجية بحثة.

تلوث المياه Water pollution

يعتبر الماء عصب الحياة إذ بدون الهواء والماء لا توجد حياة . وللماء أهمية بالغة حياة الإنسان وباقي الكائنات الحية . وتصل نسبته حوالي (٦٠-٩٠) من الوزن الطري لمعظم الأحياء . وقد ترتفع إلى أكثر من (٩٨%) كما في ثمار بعض النباتات كالخيار والرقي . ويعتبر الماء الوسط الذي تحدث فيه جميع التفاعلات الحيوية والكيميائية داخل أجسام الأحياء . وله أهمية خاصة في حياة الإنسان . ويمكن تلخيص بعض مجالات استخدام المياه من قبل الإنسان بما يأتي:

- ١ . يستخدم ثلثي الماء المجهز بواسطة اسالات الماء للأغراض المنزلية المختلفة وتشمل مياه الشرب والطبخ والغسل . اما لثلث الآخر فيتم استخدامه في الصناعة .
- ٢ . تستخدم المياه لأغراض التبريد أو توليد البخار وفي تصنيع المواد .
- ٣ . يستخدم الماء في توليد الطاقة الكهربائية .
- ٤ . يستخدم الماء في الصناعات الغذائية وفي تربية الحيوانات وفي ري المزروعات .
- ٥ . يستخدم الماء للتنقل والتجارة إذ يعتبر احد وسائل النقل المهمة في العالم .
- ٦ . يستخدم الماء لأغراض الترفيه والمتعة والاستجمام .

لذا يعرف تلوث المياه بأنه تغير واضح في الخواص الفيزيائية أو الكيميائية أو البيولوجية للمياه بحيث يصبح غير صالحاً للاستخدام من قبل الإنسان ولا يشكل بيئة ملائمة لبقاء وتكاثر الكائنات الحية. وهناك عدد من الظواهر التي تدل على تلوث المياه هي:

١. قلة الأوكسجين المذاب.
- ٢- زيادة في درجات حرارة الماء.
- ٣-زيادة المواد المغذية الذائبة.
- ٤- زيادة الكدرة وتأثيرها على تخلل الضوء
- ٥-وجود فضلات سمية في الماء.
- ٦- تغير خواص القاع.
- ٧-إنتاج أو نمو غير مرغوب فيه للأحياء المائية أي الإثراء الغذائي.
- ٨-المحتوى البكتيري العالي، ووجود الطفيليات بحيث تكون مصدراً للأوبئة والأمراض.
- ٩-زيادة في تركيز الأملاح الذائبة في الماء.

الخواص الفيزيائية والكيميائية للمياه:

تؤدي الخواص الفيزيائية والكيميائية للمياه دوراً مباشراً في توزيع الأحياء وسلوكها وتكيفها. ومن بين أهم هذه الخواص التي لها علاقة بتلوث المياه هي:

١. التوصيل الكهربائي Electrical conductivity

يعتمد التوصيل الكهربائي للمياه على الأملاح المذابة به حيث يتناسب التوصيل الكهربائي طردياً مع هذه الأملاح. ويعبر عن التوصيل الكهربائي بوحدة المليموز /سم أو المايكروسيمنز.سم^{-١}. علماً بأن قيمة التوصيل الكهربائي في الماء المقطر تساوي صفر وتزداد كلما ازدادت الأملاح الذائبة في الماء.

٢. الملوحة Salinity

تعود ملوحة المياه إلى وجود مختلف الأيونات كالكربونات والكبريتات والكلوريدات والصوديوم والمغنيسيوم والكالسيوم والبوتاسيوم وغيرها. وتختلف الأحياء المائية في مدى أو قابلية التحمل للملوحة.

٣. الأوكسجين المذاب Dissolved Oxygen

يعد الأوكسجين المذاب من بين العوامل الكيميائية الحرجة في التأثير على البيئة المائية إذ أن الأحياء المائية (باستثناء الكائنات اللاهوائية) تحتاج لهذا الغاز الحيوي لاجل تنفسها. وتتحكم درجة الحرارة والملوحة فضلاً عن الضغط في تركيز التشبع بالأوكسجين إذ تزداد تراكيز الاذابة والاشباع بانخفاض درجات الحرارة. تختلف نسب الأوكسجين المذاب في المسطحات المائية حسب نوع وطبيعة المسطح وتيارات المياه. كما أن لنوعية الكائنات الحية النباتية والحيوانية تأثيرها من حيث الاستهلاك والإنتاج. كما أن لطبيعة التلوث أثر واضح في نسب الأوكسجين المذاب فضلاً عن عمليات التحلل التي تستهلك مقادير هذا الغاز.

هناك مصطلحان مهمان، فـ قياس كمية الأوكسجين المستهلكة هـ هما:

وهناك مصطلحين مهمين في قياس كمية الأوكسجين المستهلك وهما:

أ- المتطلب أو الاحتياج الكيماوي للأوكسجين **Chemical Oxygen Demand**

ويرمز له **COD** ويعرف بأنه كمية الأوكسجين اللازمة لإتمام الأكسدة الكيماوية للمواد القابلة على التأكسد الكيماوي في المياه ويعبر عنه بوحدة ملغم أوكسجين في لتر من الماء .

ب- المتطلب أو الإحتياج البايوكيميائي للأوكسجين **Biochemical Oxygen Demand**

ويرمز له **BOD** والذي يعرف كذلك بالمتطلب أو الإحتياج البيولوجي للأوكسجين

Biological Oxygen Demand فإنه يعبر عن ما تستهلكه الأحياء المجهرية الهوائية المعيشة

أ. كالبكتريا والخمائر من الأوكسجين اللازم لتنفسها أثناء تكسيرها أو تحليلها للمواد العضوية الموجودة

في المياه. علماً أنه يمكن استعمال المتطلب البايوكيميائي للأوكسجين كدليل من أدلة التلوث

للمياه. ويعتبر المسطح المائي نظيفاً أو نقياً عندما لا يزيد المتطلب البايوكيميائي للاوكسجين عن (٤ ملغم/لتر) في حين تكون قيمته البالغة (٥ ملغم/لتر) حرجة ما بين المياه الملوثة والمياه النقية، وما زاد عن ذلك فلا يجوز استخدامه لاجراض الشرب . وعندما تكون القيمة (٢٠ ملغم/لتر) فإن المياه تعد ملوثة جداً. أي كلما كانت قيمة BOD منخفضة كلما كانت نوعية المياه جيدة.

ب. ٤. الاس الهيدروجيني pH

تختلف الأحياء المائية فيما بينها اختلافاً واسعاً من حيث حاجتها إلى التراكيز المحدد لايون الهيدروجين وتتراوح قيم الاس الهيدروجيني للمياه الطبيعية بصورة عامة بين (٥-٩) واغلبها ما بين (٦,٥-٨,٥) في المياه العذبة. علماً ان معظم احياء المياه العذبة تستطيع التحمل المدى ما بين (٣,٣-١٠,٧) دون أي ضرر ظاهر ولكنها لا تتواجد في هذا المدى بصورة واسعة.

٥. كبريتيد الهيدروجين H_2S

تحتوي بعض المسطحات المائية في طبقاتها القاعدية كميات متميزة من هذا الغاز كلما كما في بعض البحيرات والبرك ومصبات الأنهار . وينتج هذا الغاز بالطبقات التحتية الغنية بالمواد العضوية المتحللة. وتؤدي زيادته إلى تدمير أشكال الحياة باستثناء البكتيريا اللاهوائية وبعد وجود غاز كبريتيد الهيدروجين احد أدلة التلوث العضوي.

٦. اللون Colour

تعد المياه النقية عديمة اللون وعكسه يعد ملوثاً بمواد ملونة ذائبة. قد يرجع اللون إلى ذوبان المواد العضوية الناتجة عن تحلل وتفسخ الأحياء المائية وتعرف بالدبال. كما ان مركبات الحديد والنحاس والمنغنيز وغيرها قد تسبب تلون المياه فضلاً عن المواد الملونة والاصباغ التي ترمى إلى المياه مباشرة.

٧. الكدرة Turbidity

ان وجود المواد العالقة من الطين والغرين فضلاً عن الهائمات النباتية والحيوانية يسبب عكورة المياه مما يسبب عرقلة وصول الطاقة الضوئية إلى ابعاد أو اعماق معينة من عمود المياه مما يؤدي إلى تثبيط عملية البناء الضوئي للهائمات النباتية وتقليل الإنتاجية البيولوجية في ذلك المسطح المائي. وتكون الكدرة أكثر في المياه الجارية كالأنهار بسبب تيار المياه مقارنة بالمياه الساكنة كالبحيرات. يقاس الكدرة بوحدات الكدرة النفلومترية NTU. كما يمكن قياس الكدرة خلال قياس مجموع الدقائق الصلبة العالقة وهي مز له TSS.

العوامل الرئيسية التي تؤدي إلى تلوث المياه:

١. الكثافة السكانية.

٢. كثافة المؤسسات الصناعية وتوزيعها وقربها من مسطح مائي معين.

٣. التطور التكنولوجي في الصناعة والزراعة والطب والعلوم الأخرى.

٤. إهمال الإنسان للحد من التلوث وعدم معاملة المواد الملوثة قبل رميها إلى المسطحات

المائية.

الوسائل والطرق التي تؤدي إلى ادخال الملوثات إلى البيئة المائية:

١. طرح فضلات المجاري المنزلية.
٢. طرح المخلفات الصناعية من خلال رميها مباشرة في الأنهار أو البحار.
٣. طرح الفضلات من البواخر ووسائل النقل النهرية.
٤. التسرب من الأراضي للمواد التي تستخدم في الزراعة (مياه الميازل)
٥. عمليات التفريغ للمواد الملوثة من قبل البواخر كحالة اعتيادية جارية حالياً.
٦. من خلال استثمار قاع البحر للنفط أو المعادن الأخرى.
٧. سقوط المواد الملوثة من الجو إلى المياه.
٨. التجارب والمعامل والانفجارات الذرية.
٩. فضلات المستشفيات.

أنواع ملوثات المياه: Water pollutants

هناك العديد من الملوثات التي تعمل على تغيير الصفات الفيزيائية أو الكيميائية أو البيولوجية للمياه بحيث تجعله غير صالح للاستخدامات المعروفة وهذه الملوثات هي:

أ. الأملاح المغذية:

وهي تلك المواد التي تكون ضرورية لنمو الأحياء المائية وخاصة النباتات المائية، ولكن هذه المواد تصبح مصدراً للتلوث عند زيادة تركيزها في المياه عن الحد الطبيعي إذ تسبب زيادة في إنتاج وازدهار الهائمات النباتية التي تؤدي إلى ظاهرة الإثراء الغذائي Eutrophication ومن هذه المواد هي أملاح الفوسفات والنترات والتي تنتج من استخدام مساحيق الغسيل والمنظفات وان المياه التي تستقبل هذه الأملاح يميل لونها إلى الأخضر أو الأخضر المزرق.

ب. الفضلات العضوية:

تُشكل هذه الفضلات الجزء الأكبر من مخلفات المنازل، وتشمل المركبات العضوية

القابلة للتحلل الحيوي والتي تتواجد في مياه المجاري المنزلية . وعندما تتحلل هذه المركبات

عن طريق البكتريا وخاصة الهوائية فإنها سوف تعمل على تقليل كمية الأوكسجين الذائب في الماء، وبذلك تتأثر الأحياء المائية كافة التي تعتمد في تنفسها عليه.

ومن المعلوم إن هناك أربع عمليات تؤثر في نسب الأوكسجين المتوافر في المياه هي:

- i. التهوية.
- ii. البناء الضوئي.
- iii. التنفس.
- iv. أكسدة الفضلات العضوية.

إذ تزيد العمليات الأولى والنارية نسب الأوكسجين، في حين تعمل العمليتان الثالثة والرابعة على انقاصه. وتسمى هذه الفضلات أيضاً بالفضلات المطلوبة للأوكسجين Oxygen demanding wastes وهناك طرق متعددة لقياس علاقة الأوكسجين بالتلوث الحاصل في المياه ومنها:

- i. المتطلب الحيوي للأوكسجين Biological oxygen demand ويرمز له بـ BOD
- ii. المتطلب الكيميائي للأوكسجين Chemical oxygen demand ويرمز له COD

ثانياً: المخلفات الصناعية:

هناك أنواع كثيرة من ملوثات المخلفات الصناعية تختلف باختلاف نوع الصناعة . ومن الصناعات التي تكون مصدراً للملوثات هي الصناعات الكيماوية م ثل صناعة الأسمدة والورق والنفط والمطاط واستخراج المعادن من خاماتها وصناعة الحديد والصلب والاسمنت والكبريت والفوسفات وصناعة السكر ومحطات الطاقة الكهربائية وغيرها.

تحتوي الفضلات الصناعية أساساً المواد الآتية:

١. مواد طافية: وهي المواد التي تطفو فوق سطح الماء كالزيوت والدهون والرغوة.

٢. مواد عالقة: وهي المواد التي تبقى عالقة في عمود الماء ولا تترسب إلا ببطء شديد

وتسبب الكدرة خاصة في الأنهار ومصباتها وما ينشع عن ذلك من تأثير سلبي .

٣. مواد مذابة: وهي مواد ذائبة في الماء كالأحماض والقلويات والمعادن والمبيدات

الحشرية والسيانيد والفينول وغيرها من المواد التي تشل الحياة المائية .

أنواع الملوثات الصناعية حسب تأثيرها على المياه تقسم إلى:

أ. الملوثات الصناعية التي تؤثر على الصفات الفيزيائية للمياه. وتشمل على:

- ملوثات اللون: وهي عبارة عن ما ترميه مصانع الورق والاصباغ من مواد

كيميائية مختلفة مما يؤدي إلى تكون لون غير طبيعي للمياه المستقبلية لهذه

الملوثات والتي لها تأثيرات بيئية على عدة أمور منها تقليل تخطل الضوء وتغير في نواحي الذوق وغيرها.

- ملوثات الطعم والرائحة: يرجع مصدر الروائح المنبعثة من المياه بصورة رئيسية إلى الغازات الذائبة مثل كبريتيد الهيدروجين والمركبات العضوية المتطايرة. اما الطعم فإنه يعتبر مؤثراً آخر لوجود بعض المواد الكيميائية كالاملاح المذابة مثل املاح الحديد والمنغنيز والزنك والنحاس والصوديوم والبوتاسيوم والمواد العضوية.

- ملوثات الكدرة: يعود سبب الكدرة في أي مسطح مائي إلى عدة عوامل منها وجود المواد العالقة القادمة من الفضلات الصناعية، وكذلك الدقائق الغرينية الطينية، وبعض الأحياء المائية كالهائمات النباتية وبعض الحيوانات وبقاياها الميتة.

ب. الملوثات الصناعية التي تؤثر على الصفات الكيميائية للمياه. وتشمل على:

- ملوثات درجة تركيز الهيدروجين (pH): حيث تطرح المصانع مثل معامل إنتاج الأسمدة مواد كيميائية ذات طبيعة حامضية أو قاعدية عالية بحيث تؤثر على درجة تركيز الهيدروجين للمسطح المائي مما يؤثر على المكونات البيئية للمنطقة وعلى صلاحية هذه المياه للشرب.
- ملوثات المواد العضوية: يرمى عدد من المصانع الفضلات الحاوية على مواد عضوية. تعمل هذه المواد على تقليل كمية الأوكسجين المذاب عند تحللها من قبل الكائنات الحية الدقيقة كالbكتريا والفطريات ومن امثلة المخلفات العضوية هو ما يطرح من فضلات معامل الورق حيث تحتوي عجينة الورق على المواد السليولوزية.

- العناصر الثقيلة: يطرح عدد من المعامل أو المصانع نفاياته المحتوية على عدد

من العناصر الثقيلة ذات التأثيرات الضارة والسامة لعدد من الأحياء المائية .

مثل الزئبق والمنغنيز والنحاس والزنك وكذلك الكاديوم الذي يدخل في

صناعة الاطارات والبطاريات و انتاج الاصباغ.

ج. الملوثات البايولوجية (الحيوية):

ان بعض الصناعات تطرح فضلاتها الحاوية على عدة أنواع من البكتريا المرضية والطفيليات المعدية والميكروبات الأخرى مثل معامل الدباغة والجلود، والمجازر بأنواعها، والصناعات الغذائية المختلفة بضمنها صناعة الألبان وكذلك معامل التعليب للمواد الغذائية.

ثالثاً: مخلفات العمليات الزراعية:

تصل إلى بعض المسطحات المائية القريبة من الأراضي الزراعية عدد من المواد الكيميائية كأملاح الفوسفات والنيتروجين من خلال عملية تسميد الأراضي الزراعية وريها وبزلها. فقد تتلوث الأنهار مباشرة من هذه الأملاح التي ستساعد على ازدهار النباتات وتؤدي إلى ظاهرة الإثراء الغذائي.

رابعاً: التلوث الحراري Thermal pollution

ان استخدام المياه في محطات توليد الطاقة الكهربائية ومصانع الحديد والصلب ومعامل تكرير النفط وغيرها من الصناعات تؤدي إلى طرح كميات هائلة من المياه الساخنة في المسطحات المائية القريبة منها مما يؤدي إلى رفع درجة حرارة تلك المياه وبالتالي يؤدي إلى التأثير على التوازن البيئي لذلك المسطح المائي من خلال تأثيره على العمليات الأيضية للحياء المائية التي قد تحد من نشاطها أو تؤدي إلى قتلها . ومن الملاحظ ان قابلية الماء في الاحتفاظ بالأكسجين تقل كلما ارتفعت درجة حرارته . لذا فإن فقدان الأكسجين يعتبر احد العوامل البارزة في التلوث الحراري.

خامساً: التلوث بالنفط Oil pollution

يعتبر النفط من أكثر الملوثات الملوثة في المحيطات والبحار. ينتج تلوث المياه

بالنفط من خلال تسرب زيوت النفط ومشتقاته إلى المياه نتيجة انفجار الناقلات أو بسبب غرق

بعض البواخر أو تنظيف خزائنها وتسرب النفط منها.

الماضرة السابعة عشر

تلوث التربة Soil pollution

تتكون التربة من أربعة عناصر رئيسية وهي الماء والهواء والمواد المعدنية والمواد العضوية والتي تكون مرتبة بنظام فيزيائي وكيميائي معقد وبشكل يجعل من التربة قاعدة أساسية صلبة لتثبيت النباتات فضلاً عن تزويدها بما تحتاجه من الماء والعناصر الغذائية الضرورية. تحصل النباتات على العناصر الأساسية لنموها من التربة عن طريق الجذور التي تعمل على امتصاص العناصر الأساسية المغذية من جزيئات التربة.

مصادر تلوث التربة:

ان من أهم ملوثات التربة هي ما يأتي:

أولاً: الكيماويات الزراعية:

وتشمل مجموعتين رئيسيتين هما:

١. الأسمدة الكيماوية.

٢. المبيدات.

ان الاستخدام الخاطئ وبكميات كبيرة للأسمدة الكيماوية قد أثر سلباً في خصوبة التربة. فقد وجد ان معظم الأسمدة النتروجينية على سبيل المثال لها تأثير في زيادة حموضة التربة، في حين ان الأسمدة الفسفورية والبوتاسيوم لا تترك أثراً على حموضة التربة وقاعدتها . وان الإفراط في استخدام هذه الأسمدة يؤدي الا الإخلال بالتوازن الطبيعي لحياء التربة المختلفة فقد يؤدي إلى موت جذور النباتات أو موت الحيوانات كالحشرات.

أما عن المبيدات فقد أشارت الإحصائيات الصادرة عن منظمة الأغذية والزراعة الدولية FAO إلى وجود أكثر من (١٠٠٠) مادة كيميائية تُستعمل لإبادة الآفات الزراعية والتي تشمل مبيدات فطرية وحشرية ومبيدات ادغال وغيرها. وتتميز هذه المواد بخاصية التراكم في جزيئات التربة مما قد يؤدي إلى موت أو انقراض عدد كبير من الأحياء كالطيور وحيوانات أخرى، فضلاً عن تراكمها في السلسلة الغذائية للكائنات الحية. فعلى سبيل المثال عند استخدام

الـ DDT احد المبيدات واسعة الانتشار فإن بعضاً منها يسقط على سطح التربة ويجري امتصاصه من قبل لديدان الأرض التي تركزها في جسمها. وعند استهلاك عصافير الشحور المهاجرة لديدان الأرض الحاوية على هذه السموم في اجسامها مما يؤدي إلى زيادة أعداد كبيرة منها نتيجة تسممها بالمبيد DDT الذي يؤثر في جهازها العصبي ويسبب لها الشلل. لذا تكمن الخطورة للمبيدات من خلال بقائها في البيئة مدة قد تتجاوز عدة سنوات.

ثانياً: الفضلات المنزلية والصناعية:

من خلال أنشطة الإنسان المختلفة بما يشمل ذلك في المجمعات السكنية والصناعية والتجارية يلاحظ ان التربة تصلها فضلات متنوعة اغلبها مواد قابلة على التحلل والتفكك . وهناك فضلات صناعية خطيرة بيولوجياً أو كيميائياً أو إشعاعياً يتوجب التخلص منها بأسلوب سليم بيئياً. وعند نواكس مثل هذه الفضلات تسبب اضراراً صحية متنوعة حيث تكون مرتعاً للحشرات وخاصة تلك التي تنقل الأمراض للإنسان والأحياء الأخرى.

وقد نشطت الدراسات البيئية حديثاً في مجال تدوير المخلفات Waste recycling وإعادة استخدامها وتضم هذه المخلفات الفضلات الصلبة أو السائلة.

تتكون الفضلات الصلبة من خليط من عدة مواد مصدرها المنتجات الزراعية أو مخلفات صناعة الورق أو الزجاج أو البلاستيك أو المعادن وغيرها.
تشمل الفضلات الصلبة حسب مصدرها ما يأتي:

١. القمامة المنزلية Garbge
٢. النفايات المختلفة Rubbish
٣. فضلات الشوارع Street refuse
٤. المعادن Metals
٥. فضلات العمليات الانشائية Demo lition wastes
٦. فضلات الصناعات الغذائية Food industry wastes
٧. فضلات المصانع Factory wastes

ويتم التخلص من الفضلات الصلبة بعدة طرق منها:

١. الطمر الأرضي Ground Filling

٢. الحرق Incineration

٣. إعادة الاستخدام أو التدوير Recycling

٤. الطمر البحري Sea Filling

٥. الانحلال الحراري Pyrolysis

٦. التحويل إلى أسمدة عضوية.

ثالثاً: الأمطار الحامضية Acid rains

ان تصاعد غازات الاكاسيد المختلفة إلى الجو مثل اكاسيد الكربون واكاسيد النروجين واكاسيد الكبريت يؤدي إلى تفاعلها مع جزيئات بخار الماء وبالتالي تتكون الأمطار الحامضية وتتساقط على شكل حامض الكربونيك وحامض النتريك وحامض الكبريتيك. وتؤدي هذه الأمطار إلى احداث تغير في طبقة التربة الزراعية وتذيب عدد من العناصر والمركبات التي تسري إلى جوف التربة. وقد تظهر نتيجة لذلك في المياه الجوفية التي قد تستخدم في الشرب أو ري المزروعات. تعمل الأمطار الحامضية على زيادة حامضية التربة (pH) مما يؤثر في حياة احياء التربة ويلحق الضرر في خصوبة التربة ويؤدي إلى موت جذور النباتات.

رابعاً: المعادن الثقيلة Heavy metals

يُقصد بالمعادن الثقيلة كافة المعادن التي تزيد كثافتها عن (5غم/سم³)، وما يقل عن ذلك تدعى بالمعادن الخفيفة Light metals. فضلاً عن وجود بعض المعادن النادرة Trace النزرة التي تتواجد في القشرة الأرضية بتركيز قليلة تساوي أو تقل عن (٠,١%). تؤذي بعض هذه المعادن دوراً مهماً في حياة الأحياء وفعاليتها البيولوجية المختلفة.

ولكن تكون هذه المعادن سامة وخطرة في تراكيز معينة رغم كونها ضرورية للحياة في تراكيز واطئة جداً قد لا تتجاوز تراكيز قسماً منها عن (٠,٠٥) ملغم/لتر ومما يزيد من خطورة المعادن الثقيلة في البيئة هو عدم إمكانية تفسخها بواسطة البكتيريا والعمليات الطبيعية الأخرى. ولعل أخطر ما فيها يعود إلى قابلية بعضها على التراكم الحيوي Bioaccumulation في أنسجة وأعضاء الكائنات الحية سواء في الحيوانات ام النباتات.

يمكن توضيح خطورة واهمية المعادن الثقيلة في تلوث البيئة خلال دراسة بعض هذه المعادن بخاصة تلك التي كانت وراء العديد من الكوارث التي حلت في البيئة. وكما يأتي:

١. الزئبق Mercury

يعد هذا المعدن من المعادن التي تعامل معها الإنسان منذ فجر التاريخ. ويعد هذا المعدن السائل الوحيد وله درجة انصهار $(-30)^{\circ}\text{C}$ ودرجة غليانه $(357)^{\circ}\text{C}$. وله قابلية تطاير أعلى من جميع المعادن الأخرى، كما انه من أحسن الموصلات الكهربائية.

٢. الكاديوم Cadmium

يوجد الكاديوم في الطبيعة بكميات قليلة. وان الاستعمال الرئيس للكاد ميوم يشمل الصناعات الخاصة بالبطاريات والصناعات الكهربائية وطلاي سطوح الانابيب المستعملة في نقل المياه. كما ان صناعة البلاستيك تستخدم كميات كبيرة من هذا المعدن. وتحتوي الأسمدة الكيماوية الفوسفاتية على كمية الشوائب واحدا هو الكاديوم وبذلك يسبب استعمالها إلى تلويث التربة به.

تتلوث بيئة اليابسة بالكاديوم بطريقتين اولاهما تساقط غبار جسيمات الكاديوم المنقول بواسطة الرياح من منطقة إلى أخرى. وثانيهما الترسيب الذي يحدث من التربة وخلالها إلى المياه بعد استعمال الأسمدة الفوسفاتية الحاوية على الكاديوم بوصفه إحدى الشوائب. يمتص الكاديوم من جذور النباتات من التربة. ومن الحيوانات يتركز هذا المعدن من خلال انتقاله في السلسلة الغذائية إذ يتركز في الأنسجة الدهنية وفي العضلات.

٣. الرصاص Lead

يعتبر الرصاص من العناصر ذات الوجود الطبيعي في القشرة الأرضية، ويبلغ معدل تركيزه حوالي (١٦) ملغم/كغم تربة . ويوجد في الطبيعة على شكل خامات معدنية وهي كبريتيد الرصاص PbS وكبريتات الرصاص. ويعد الرصاص واحداً من أهم المعادن الثقيلة لاعتبارين، أولهما استعمالاته الكثيرة، وثانيهما شدة سميته، كما انه يعد من اقدم المعادن التي اكتشفها الإنسان واستخرجها من باطن الأرض . ولقد استعمل الرصاص في أوروبا خلال القرون الوسطى في صناعة أواني الطهي وتقديم الطعام والشراب، مما ادى إلى ارتفاع نسب التسمم في كثير من مناطق أوروبا. يستعمل الرصاص في العديد من الصناعات كالأصبغ والبطاريات وحروف المطابع والاطلاقات النارية واسلاك لحام المعادن، كما انه يستعمل في تغليف أنواع من الأسلاك الكهربائية ولكن المصدر الرئيسي لتلوث البيئة بالرصاص هو وسائل النقل ومن خلال احتراق الوقود (البنزين) الذي يضاف إليه كمية من مركب رابع ائيل الرصاص من اجل زيادة كفاءة الوقود وتحسين اشتعاله . يصل الرصاص إلى جسم الإنسان

عن طريق الغذاء والماء وعن طريق الهواء كذلك . وان امتصاصه من خلال الجهاز التنفسي أعلى من عملية الامتصاص عن طريق القناة الهضمية . ويصل الرصاص إلى الدم عن طريق الجهاز التنفسي والقناة الهضمية، وفي الدم يتم امتصاص (٩٧%) منه من قبل كريات الدم الحمراء وتصل مدة بقائه فيها أربعة اسابيع، كما ان قسماً من الرصاص الموجود في الجسم يتوزع بين الكبد والكلى ومن ثم يتم طرحه من خلال الادرار أو ترسيبه في العظام . ويؤدي تعرض الامهات الحوامل للتلوث بالرصاص إلى احداث تشوهات خلقية في الاجنة.

وقد وجد ان نسبة الرصاص المترسب في اسنان الأطفال القاطنين في مدينة بغداد أعلى من نسبته في اسنان اقرانهم في القرى والمناطق البعيدة عن بغداد، إذ ان الرصاص المتكون من حرق وقود السيارات في مدينة بغداد له الأثر في هذا الاختلاف.

٤. معادن ثقيلة أخرى:

ان هناك عدد آخر من المعادن الثقيلة مثل النحاس copper والزنك والخاصين Zinc والحديد والتي تعد من العناصر الغذائية الضرورية للكائنات الحية في تراكيز معينة وعند زيادة تراكيز هذه المعادن سوف تسبب اضراراً صحية مختلفة.

ومن الأمثلة الأخرى للمعادن الثقيلة هو الكوبلت والذي يعد ساماً عند وجوه بتراكيز عالية جداً. فضلاً عن معادن القصدير والنيكل والزرنيخ والتي هي الأخرى تعد سامة في تراكيز معينة وتؤثر سلباً في نمو الأحياء خلال تنشيط الأفعال الحيوية المختلفة.

تمت بعون الله