



تلويث التربة والماء  
ستاذ المساعد الدكتور نحلة جبر

الاميري

قسم علوم التربة والموارد المائية

كلية الزراعة

جامعة البصرة

البصرة

العراق

[dr.alamirism@yahoo.com](mailto:dr.alamirism@yahoo.com)

تطرقنا في المحاضرة السابقة الى  
انواع التلوث الذي قد تتعرض له  
المسطحات المائية

الاسباب  
ظاهرة الاثراء الغذائي  
في هذه المحاضرة سنتكلم عن  
اعراض ظاهرة الاثراء الغذائي  
معالجة ظاهرة الاثراء الغذائي  
التلوث بالنترات والفسفور

## **أعراض الإثراء الغذائي:-**

إن ظهور الطحالب الدقيقة (microscopic algae) أو الاعشاب المائية الدقيقة (weeds microscopic) في اي جزء من البحيرة يشير إلى بداية ظهور عملية الإثراء الغذائي، حيث تبدأ هذه العملية ببطء إلى أن تنتشر في جميع أجزاء البحيرة، ومن أهم الأعراض المصاحبة له التالية:

1. • تغير في مستوى المحصول النباتي في بداية النمو حيث يزداد المحتوى الكلوروفيل (chlorophyll)

2. تغير في مستوى الفيتوبلانكتون (phytoplankton)

3. زيادة في نسبة الكلوروفيل (Chlorophyll A) ونقص في مستوى البلانكتون.

## **مصادر المغذيات**

تتولد المغذيات النباتية النيتروجينية والفسفورية في مياه البحيرات الضحلة الضيقة والبحيرات الصطناعية وبحيرات السدود من المصادر التالية:-

- الكائنات الحية في المياه.
- تحلل المواد العضوية المتربسة في قاع البحيرة.
- مصادر خارجية من الغلاف الجوي، ومن البيئة المحيطة بالبحيرة ومصادر المياه التي تغذيها.

## **التأثير السلبي للإثراء الغذائي:**

يتمثل التأثير السلبي للإثراء الغذائي في مياه البحيرات الضحلة الضيقة والبحيرات الصطناعية والسدود بالنماو الزائد للنباتات المائية والطحالب التي ينتج عنها أضرار صحية وبيئية، وتقلل من جودة نوعية المياه وتجعلها غير صالحة للأحياء المائية، بالإضافة إلى

## معالجة ظاهرة الإثراء الغذائي

تم معالجة الإثراء الغذائي في البحيرات والمسطحات المائية بعده طرق، منها:

### ١. معالجة ميكانيكية

يتم من خلالها إزالة الطبقة الطافية (Scum & Floating algae) باستخدام شبكة ناعمة (Light screen) يجر بواسطة قوارب، هذه الطريقة ذات فعالية كبيرة في خفض مستوى الإثراء الغذائي وإبطائه.

### ٢- معالجة بيولوجية وبيوميكانيكية

• استخدام المرشحات البيولوجية (Bio-filters) وذلك بتمرير مياه البحيرة داخل مرشحات بيولوجية حيث تعمل البكتيريا على خفض المحتوى البيولوجي، واحتزال الفسفور والنيتروجين بنسبة عالية.

• رقابة نوعية المياه في البحيرة بما في ذلك المواد المترسبة في القاع، بحيث تشمل قياس تركيز العناصر والمركبات النيتروجينية والفسفورية، والكلوروفيل وأن تكون القياسات دورية لمراقبة التغيرات التي) تطرأ على نوعية المياه في البحيرة والأس الهيدروجيني ، ) (BOD والأكسجين الذائب، والحمل البيولوجي PH,

• تنظيف قاع البحيرة من المواد العضوية المترسبة التي تشكل بيئة لاهوائية ينتج عنها غازات مثل ثاني أكسيد الكربون والأمونيا التي تعمل على إعادة الإثراء الغذائي.

• تهوية مياه البحيرة للمحافظة على مستوى الأكسجين المذاب على مختلف الأعمق باستخدام جهاز تهوية متحرك على سطح البحيرة، أو عمل شلالات، أو نوافير وسط البحيرة، مع الأخذ بعين الاعتبار مراقبة مستوى النيتروجين الذي يمكن الحصول

### 3. معالجة كيماوية

تم المعالجة الكيماوية باستخدام مواد تخثير coagulants مثل أملاح الحديد  $\text{FeCl}_3$  وكبريتات الألمنيوم  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  حيث تعمل على تكتيل المواد العالقة وترسيبها، كما تعمل على الحد من تركيز عناصر الإثراء الغذائي بتحويلها إلى غير ذاتية.

أما التلوث المائي بمركبات النترات يعتبر من أكبر وأخطر مشكلات التلوث في العالم، ويأخذ أحد عدة أشكال:

يؤدي الإسراف في استخدام الأسمدة النيتروجينية في التربة إلى زيادة تركيزها في المجاري المائية لودود فائض عن حاجة النباتات، وتتسرب مع مرور الوقت إلى المياه الجوفية، أو تجرفها مياه الأمطار معها إلى المجاري المائية التي يستخدمها الإنسان. وجود نسبة عالية من النترات في عديد من النباتات التي تستخدم في تحضير طعام الإنسان والتتوسع في استخدام مركبات النترات والنيترات كمادة حافظة، سواء في المعلبات الغذائية، أو في بعض أنواع اللحوم المملحة والمحفوظة، انطلاقاً مما تتصف به من خواص مضادة للجراثيم واضافتها لوناً خاصاً ورائحة مميزة.

تعد المركبات الفوسفاتية من أهم الملوثات المائية، حيث يترتب على زيادة نسبتها في المياه إلى الإضرار بحياة كثير من الكائنات الحية التي تعيش في المياه، وينجم عن الإفراط في المركبات الفوسفاتية آثاراً صارمة، منها:

. يتصرف هذا النوع من المخصبات بثباته الكيميائي، بحيث يجعله يستمر في التربة لفترة طويلة، فالنباتات والمحاصيل لا تستطيع أن تمتلك كل ما يضاف منها إلى التربة. فضلاً عما تتصف به من سمية يجعلها من المغالاة في استخدامها ضاراً.

والجدول يوضح معدل القيم المحددة أو المديات لبعض هذه الملوثات ، مقدرة بالملغم/لتر .

جدول : خصائص مياه الفضلات (الصناعية أو المنزليّة) المصرفة الى المجرى المائي .

المؤشر	مياه الفضلات المصرفة	مدى الملوثات(ملغم/لتر)
BOD5	منزليّة	300-100
	صناعيّة/ (غذائيّة ألبان، مشاريع صغيرة)	570
	صناعيّة/ (غذائيّة: سكر/طن بنجر)	1230
TDS	منزليّة	850-250
	منزليّة	350-100
	صناعيّة/ كيمياويّة	860
TSS	صناعيّة / ورقية	1360
	منزليّة	300-100
	منزليّة	85-20
TOC	منزليّة	20-6
	منزليّة	100-30
N		
P		
Cl		

## الخلاصة

تطرقنا في هذه المحاضرة الى  
اعراض ظاهرة الاثراء الغذائي  
معالجة ظاهرة الاثراء الغذائي  
التلوث بالنترات والفسفور