

# Μάθημα Υδατοκαλλιέργειες

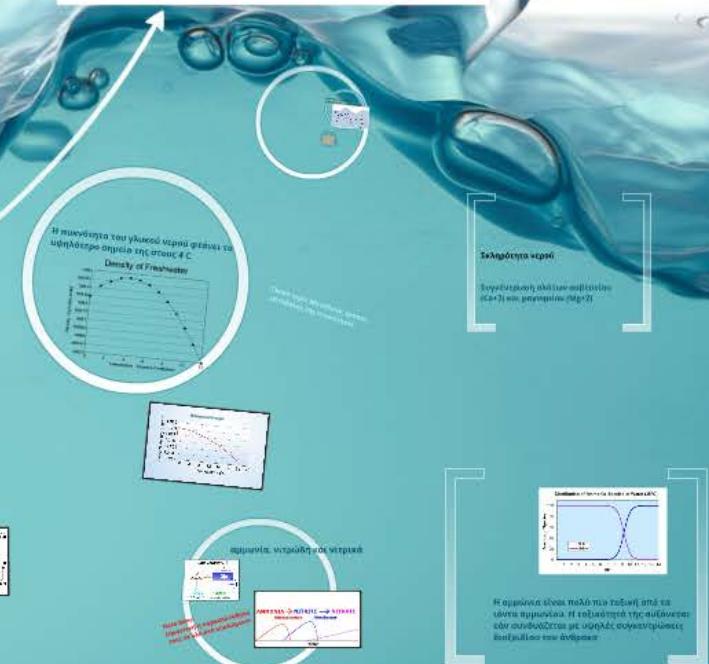
## Ποιότητα νερού

Παύλος Μακρίδης, επ. καθηγητής  
Τμήμα Βιολογίας, Πανεπιστήμιο Πατρών

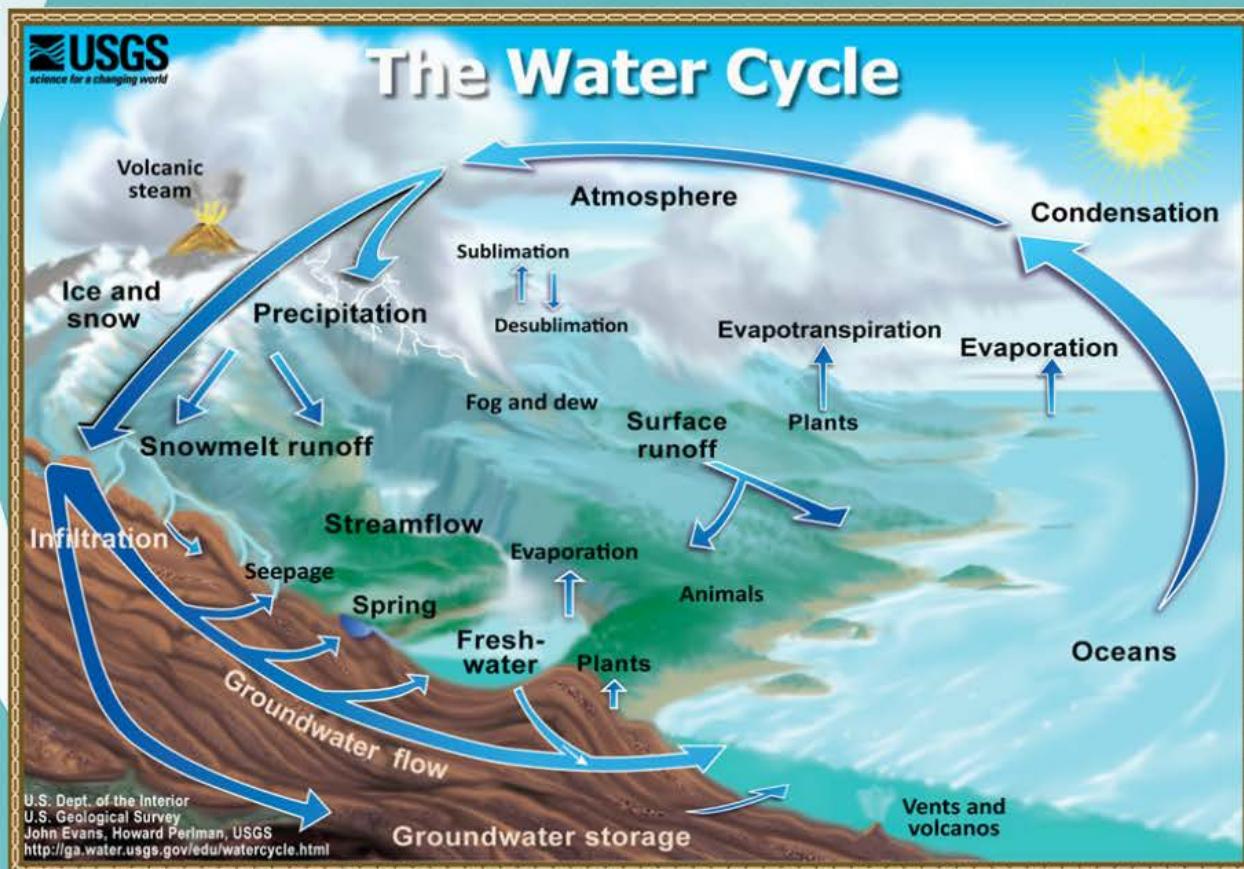


## Μάθημα Υδατοκαλλιέργειες Ποιότητα νερού

**Παύλος Μακρίδης, επ. καθηγητής  
Τμήμα Βιολογίας, Πανεπιστήμιο Πατρών**



# Κύκλος του νερού

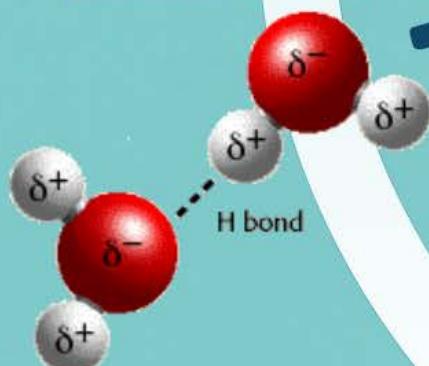


εξάτμιση  
συμπύκνωση  
κατακρήμνιση  
εξάχνιση  
επιφανειακή  
απορροή  
ροή των υπογείων  
υδάτων

# Φυσικές ιδιότητες νερού

Δεσμού υδρογόνου

Hydrogen bonding  
between water molecules



Υψηλή επιφανειακή τάση

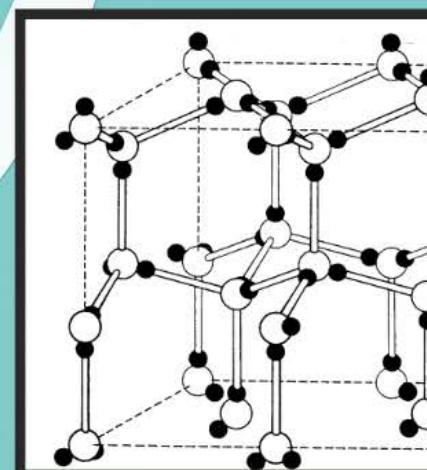


υψηλή ειδική θερμική θερμοχωρητικότητα

Κρυσταλλική μορφή



υψηλή τιμή πρότυπης ενθαλπίας εξαέρωσης



# Υψηλή επιφανειακή τάση



ενδιαίτημα για υδροβάτες και άλλους οργανισμούς

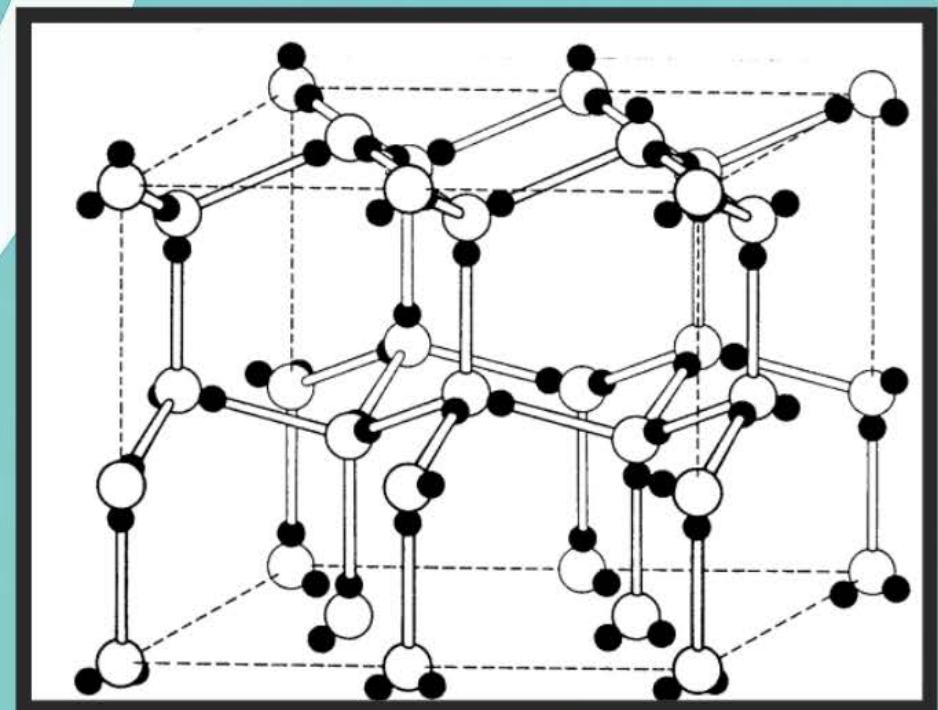
ή ειδική θερμική  
μοχωρητικότητα

κρυσταλλική μορφή

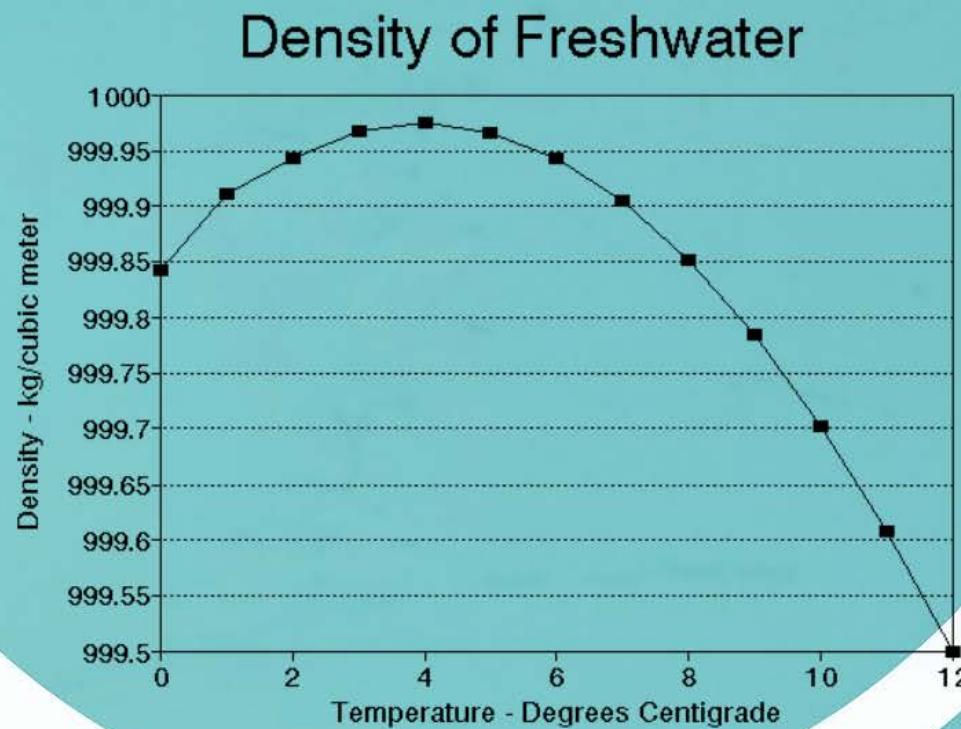
άση



πρότυπης  
ενθαλπίας  
εξαέρωσης

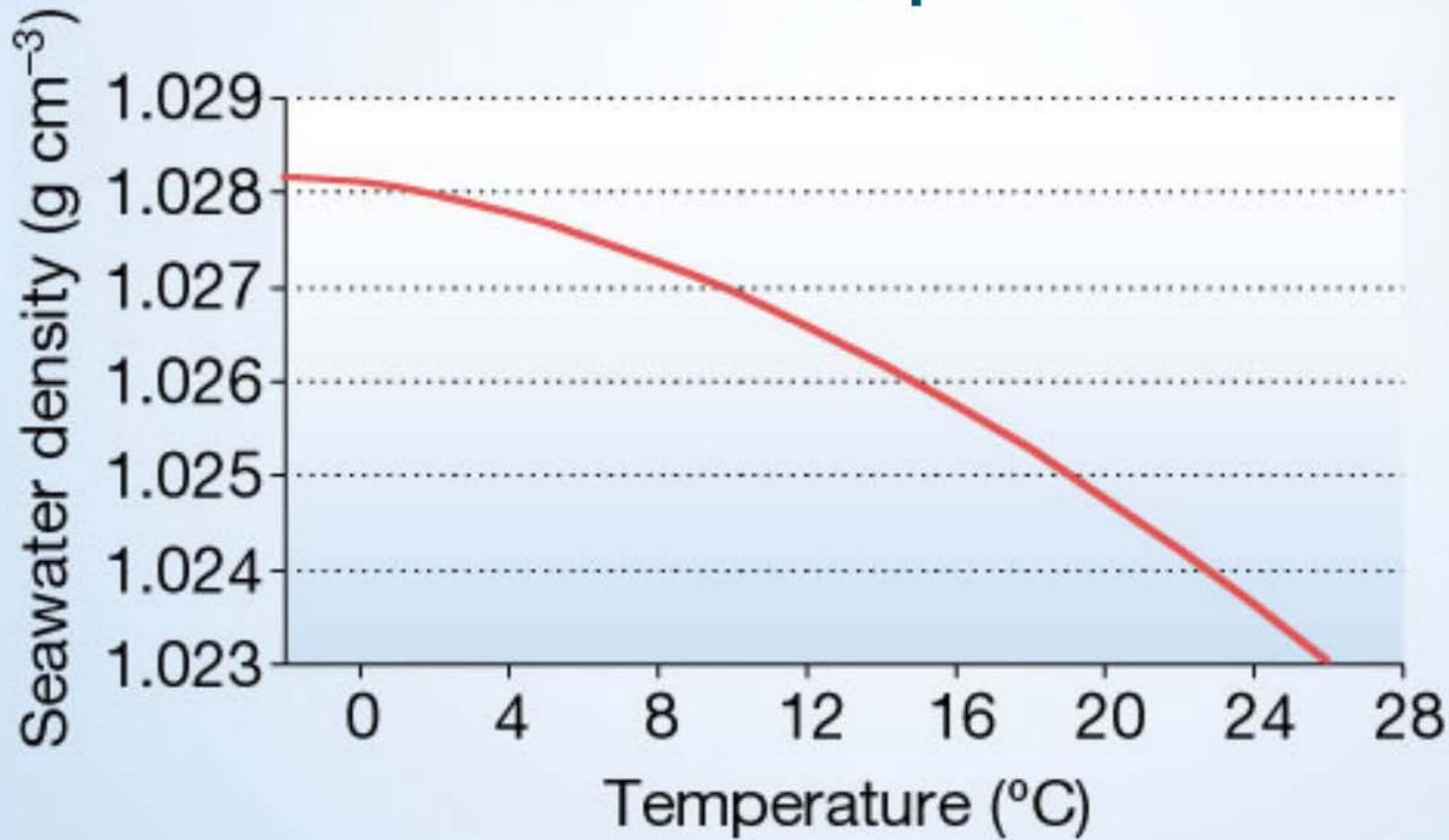


Η πυκνότητα του γλυκού νερού φτάνει το υψηλότερο σημείο της στους 4 C

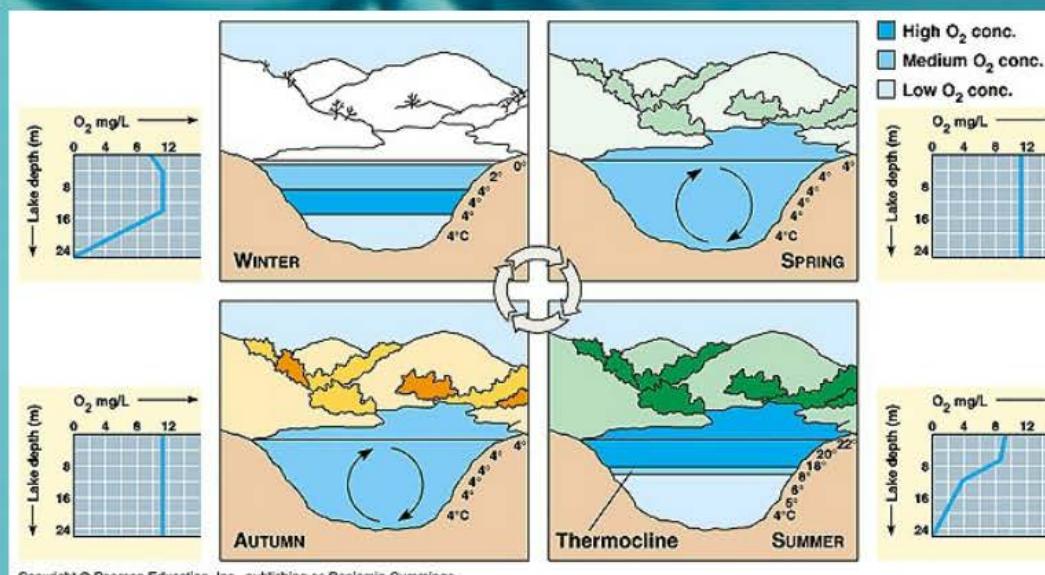


Γλυκό  
μεταβολή

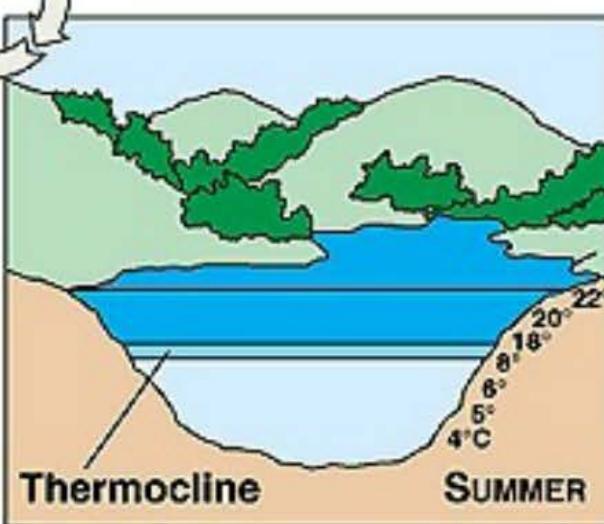
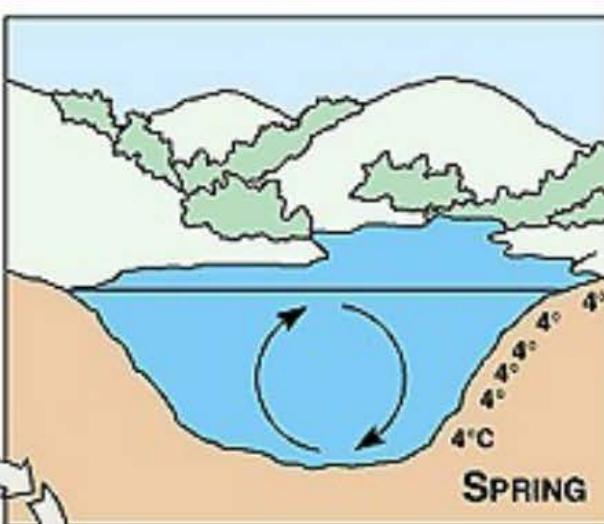
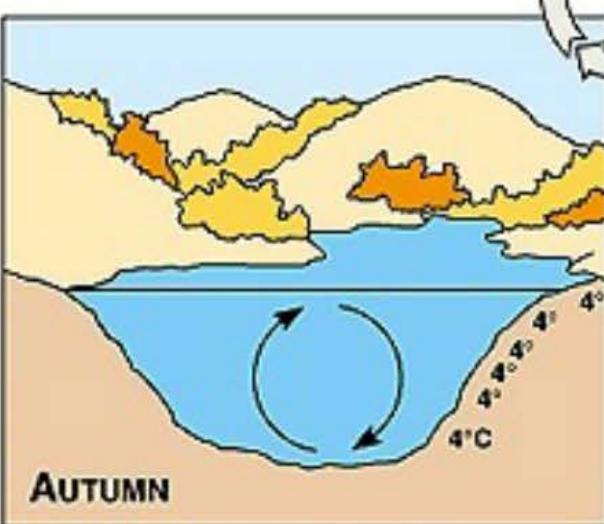
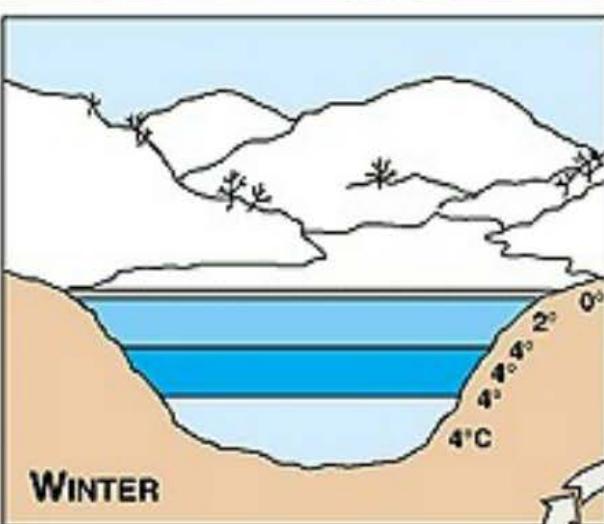
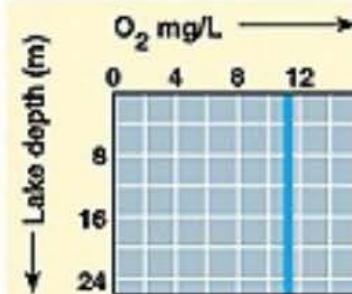
## Θαλασσινό νερό



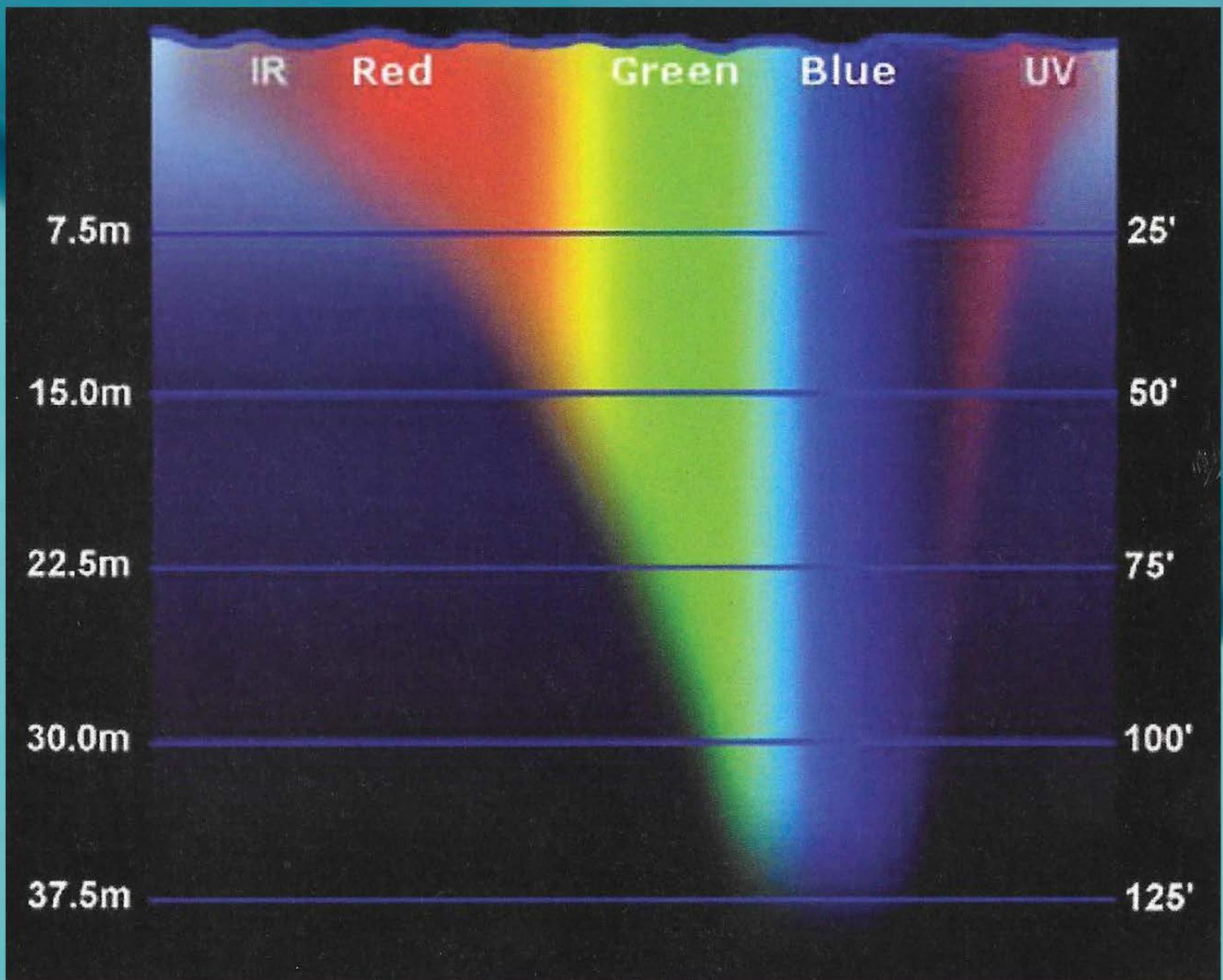
## Επίδραση ιδιοτήτων του νερού στην οικολογία λιμναίων συστημάτων



High O<sub>2</sub> conc.  
Medium O<sub>2</sub> conc.  
Low O<sub>2</sub> conc.



Copyright © Pearson Education, Inc., publishing as Benjamin Cummings.



# Ποιοτικές παράμετροι

- Κινητική κατάσταση
- Ποσότητα
- Θερμοκρασία
- Αλατότητα
- Οξυγόνο - άζωτο
- Θολερότητα - χρώμα
- Οξύτητα - διοξείδιο του άνθρακα
- Αμμωνία-νιτρώδη-νιτρικά
- Χλώριο
- Ρύπανση- βαρέα μέταλλα
- Μόλυνση
- Θερμική ρύπανση
- Θρεπτικά στοιχεία - πρωτογενής παραγωγή

## συγκέντρωση οξυγόνου στο νερό

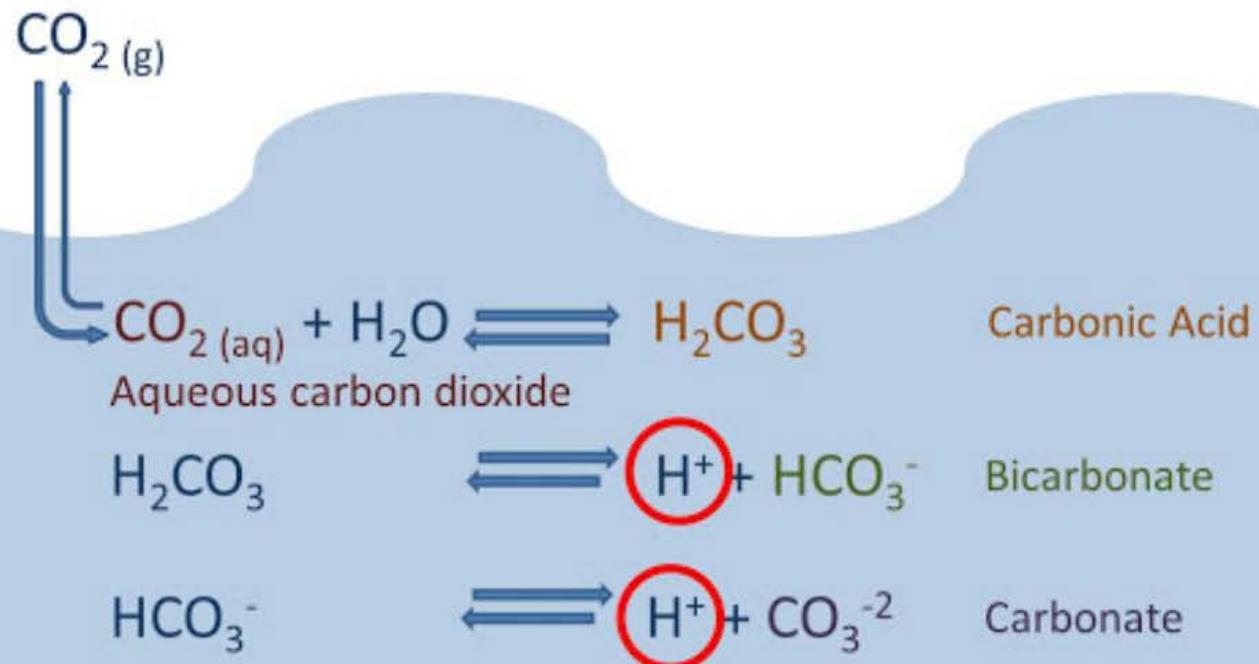
Table 1. Solubility coefficient of oxygen in water expressed as mL per liter per mm Hg as a function of salinity (ppt) and temperature at extreme temperature and salinity to demonstrate the effect of the two factors.

	5 ppt	35 ppt
5°C	54.7	44.9
25°C	36.4	30.7

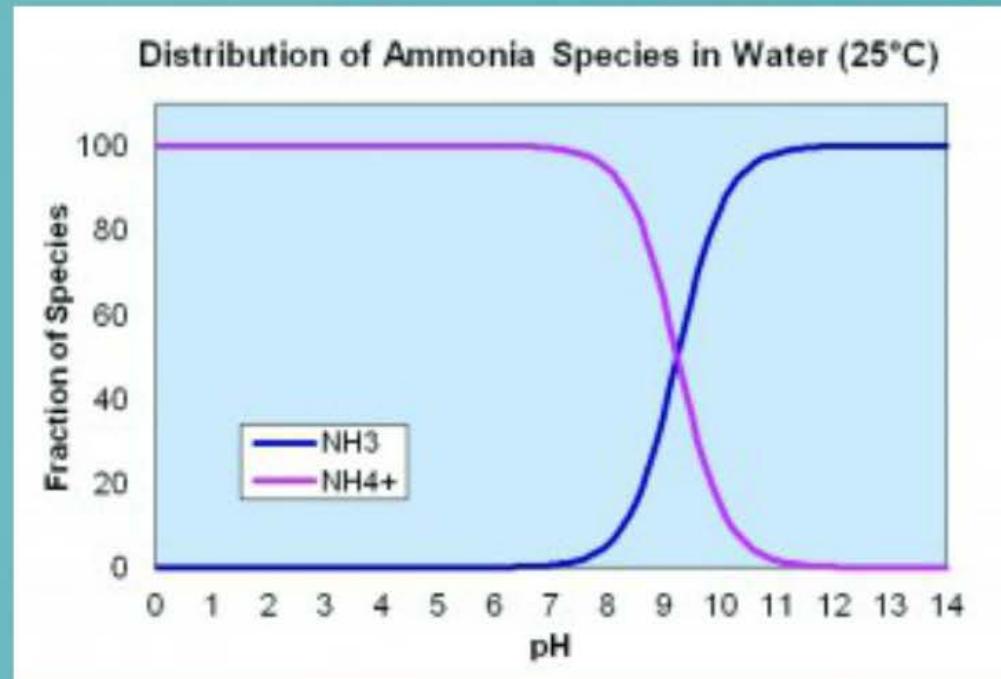
συντελεστής  
διαλυτότητας  
υφάλμυρο και  
θαλασσινό νερό

η διαλυτότητα των αερίων μειώνεται με την  
αύξηση της θερμοκρασίας  
και της αλατότητας

# Διοξείδιο του άνθρακα – ανθρακικό οξύ – οξύτητα νερού



*Snow Crab Love*



Η αμμώνια είναι πολύ πιο τοξική από τα ιόντα αμμωνίου. Η τοξικότητά της αυξάνεται εάν συνδυάζεται με υψηλές συγκεντρώσεις διοξειδίου του άνθρακα

Γενετική ρύπανση

Θερμική ρύπανση

**Ρύπανση:** Η αλλοίωση των φυσικών  
και χημικών χαρακτηριστικών

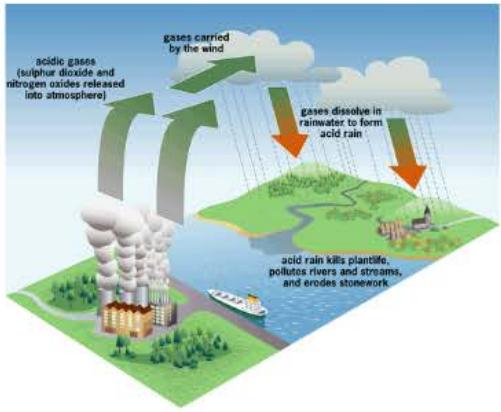
**Μόλυνση:** Αλλαγές που έγιναν στο νερό και  
αφορούν την ποιότητα ή ποσότητα του  
μικροβιακού φορτίου





# **Σκληρότητα νερού**

**Συγκέντρωση αλάτων ασβεστίου  
(Ca+2) και μαγνησίου (Mg+2)**

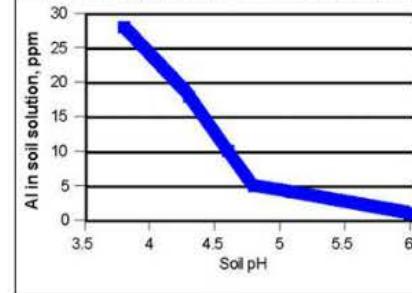


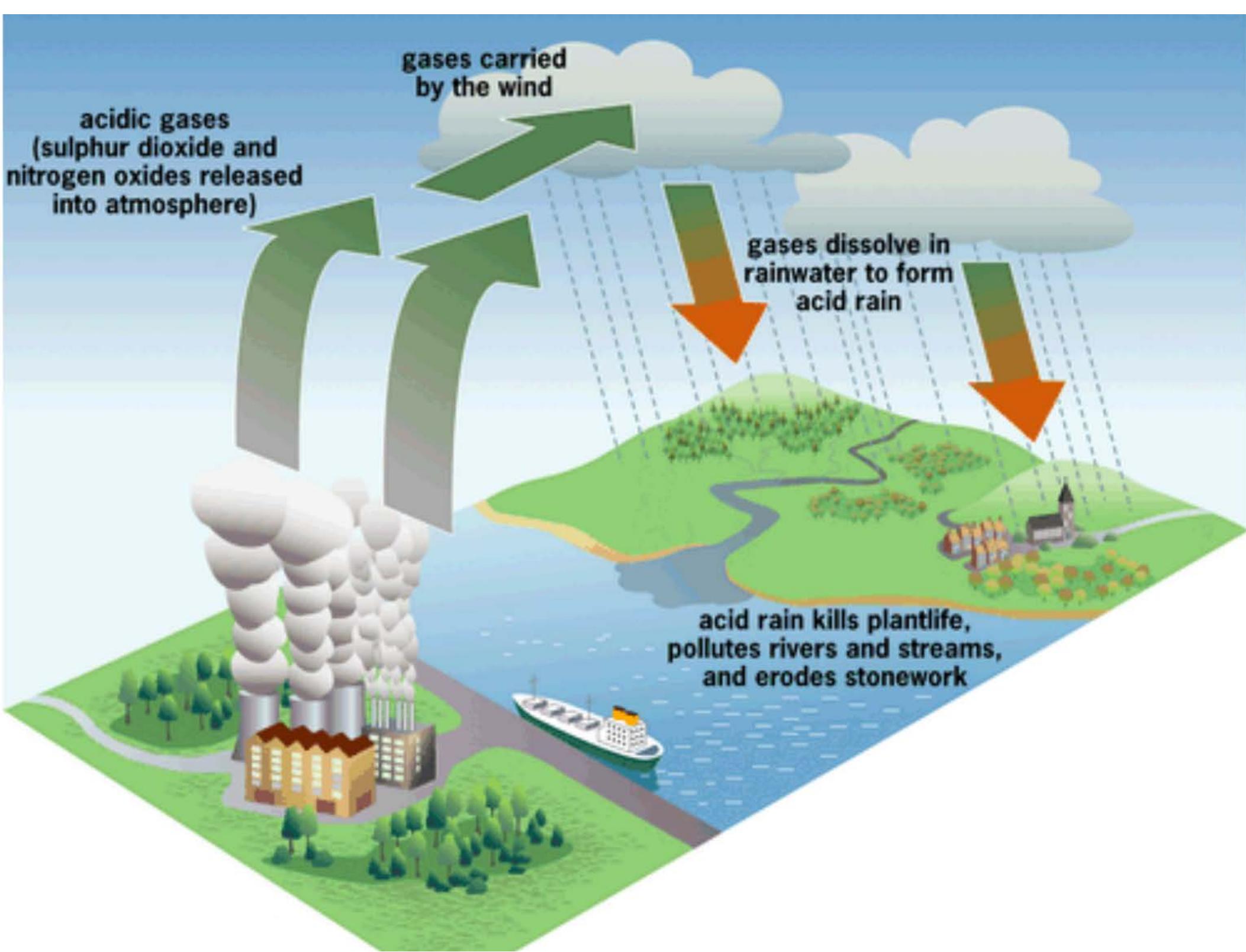
## Όξινη βροχή και αργίλιο (Al)

Το αργίλιο βρίσκεται αδιάλυτο στο έδαφος και η φυσιολογική συγκέντρωση σε λίμνες και ποτάμια είναι κάτια από 0,5 ppm. Εάν η οξύτητα (pH) ελαττώθει κάτια από το 4,5 γίνεται υδατοδιάλυτο και μπορεί να υπερβεί τα 5 ppm.



Effect of pH on  $\text{Al}^{3+}$  in solution



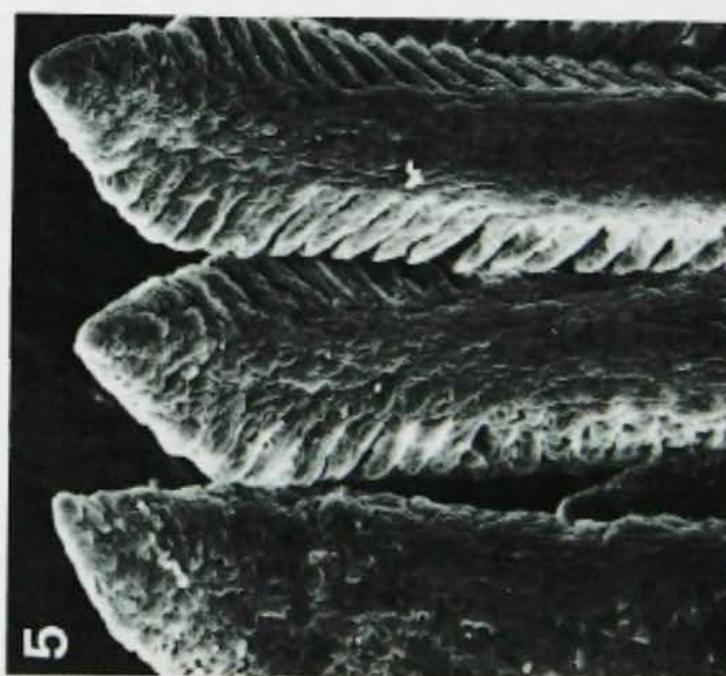
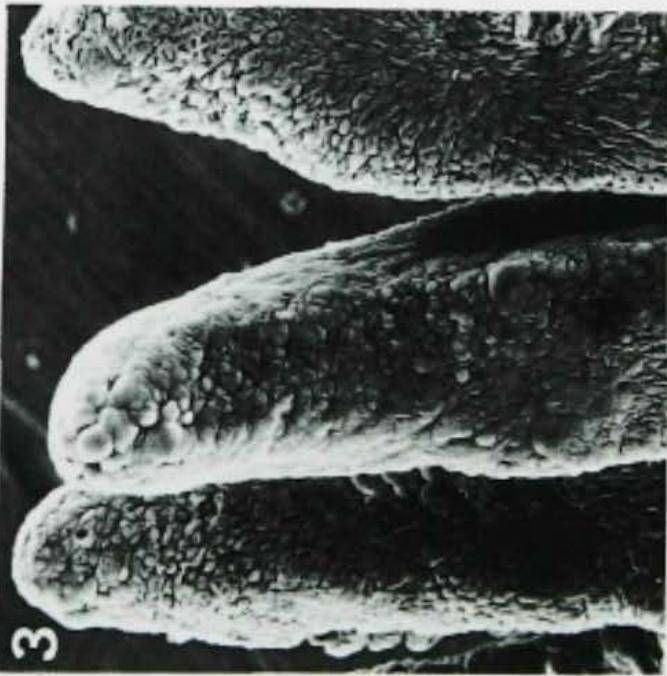


Το αργίλιο βρίσκεται αδιάλυτο στο έδαφος και η φυσιολογική συγκέντρωση σε λίμνες και ποτάμια είναι κάτω από 0,5 ppm. Εάν η οξύτητα (pH) ελαττωθεί κάτω από το 4,5 γίνεται υδατοδιαλυτό και μπορεί να υπερβεί τα 5 ppm.



**Table 2.** Total aluminium concentrations ( $\mu\text{g/g}$  wet weight) in organs and tissues from brown trout. The figures tabulated are the mean values and standard deviation. S = significance level  $<0.05$ , referring to Student's *t*-test between fish farm A, which was regarded as a control locality, and fish farms B and C

	Fish farm A (1984) <i>n</i> = 6	Fish farm B (1983) <i>n</i> = 7	Fish farm B (1984) <i>n</i> = 7	Fish farm C (1984) <i>n</i> = 6
Gills	1.9±1.2	17.6±3.5 S	19.4±11.80 S	89.3±67.4 S
Kidney	1.7±0.7	9.9±6.3 S	7.6±3.1 S	1.5±0.8
Intestine	2.6±0.9	7.3±8.7	5.0±2.7	4.4±5.2
Bone	1.9±0.6	6.5±4.2 S	6.0±3.8 S	4.4±1.9 S
Liver	0.8±0.7	1.9± S	4.6±1.7 S	1.3±0.3
Muscle	0.6±0.3	1.8±0.7 S	2.6±1.3 S	0.8±0.4



2



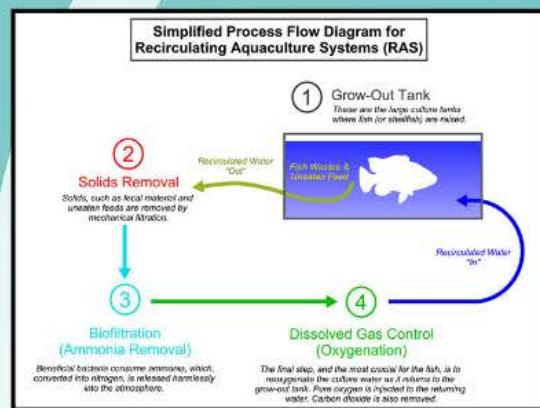
4



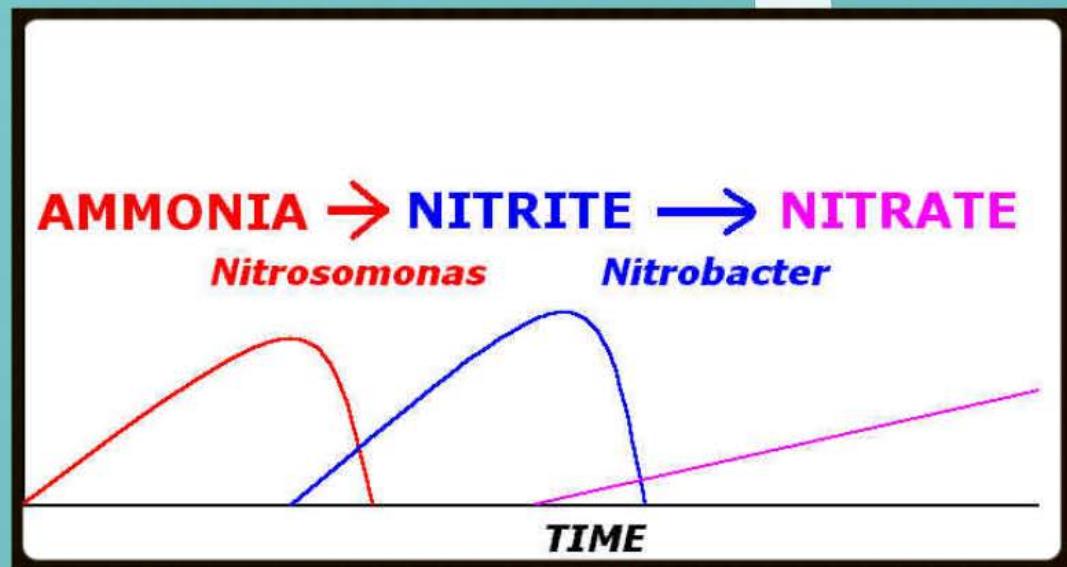
6



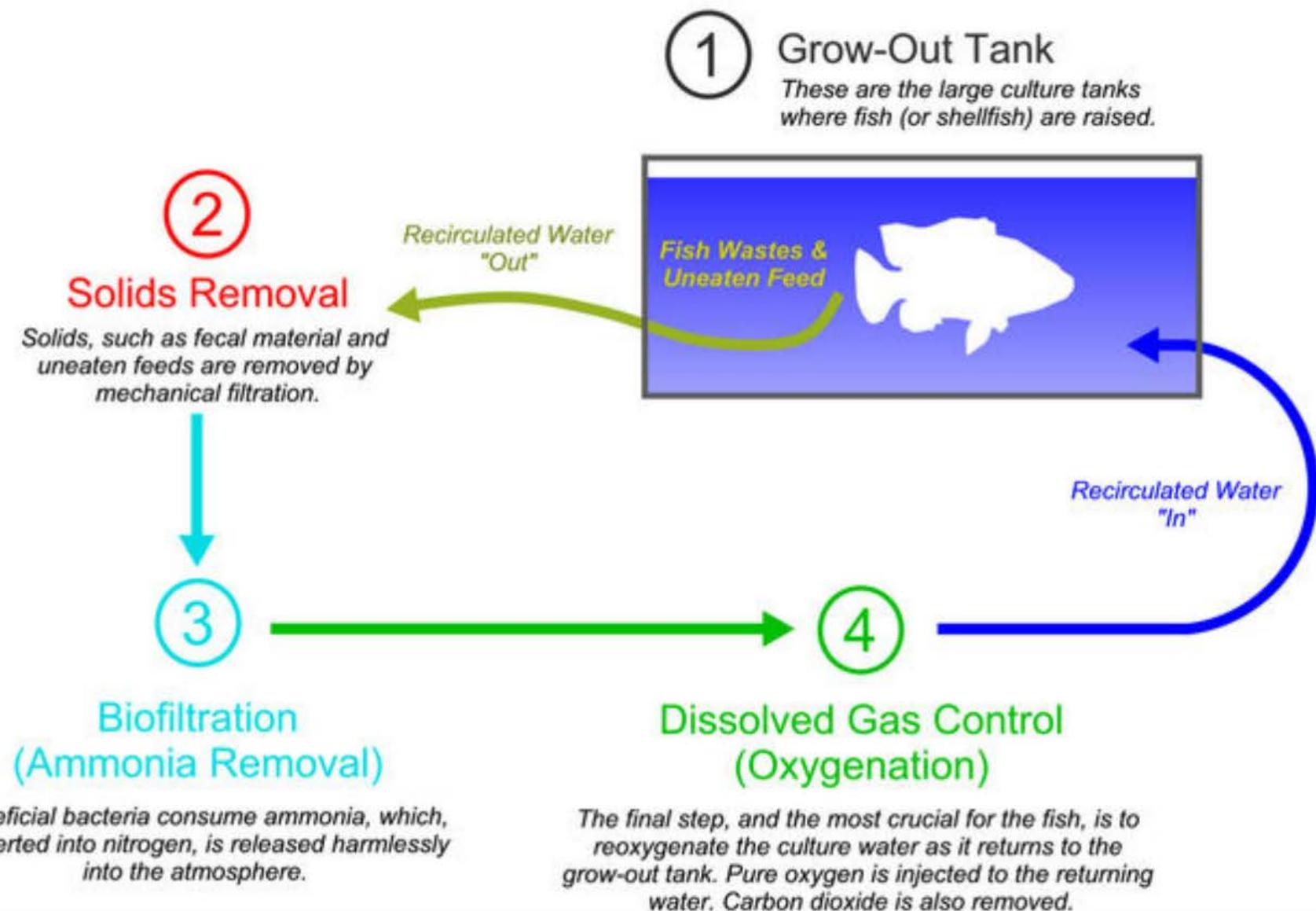
# αμμωνία, νιτρώδη καλ νιτρικά



**Nota Bene:**  
**Σημαντική η παρακολούθηση τους σε κλειστά κυκλώματα!**



## Simplified Process Flow Diagram for Recirculating Aquaculture Systems (RAS)



# Ευτροφισμός

Η υπερβολική ανάπτυξη φυτικών οργανισμών που πηγάζει από τη παρουσία θρεπτικών αλάτων



🔍 Google+ Κοινωνίηση 0 Περισσότερα ▾ Επόμενο ιστολόγιο»

# e - Βόνιτσα

## Θερμοκρασιακή αναστροφή

Αρχική σελίδα Visit our town.

Καιρός

◀ VONITSA ▶

Παρασκευή 07/03  
Cloudy 10° ✓  
3 BF

Σάββατο 08/03  
Cloudy 11° ✓  
3 BF

Κυριακή 09/03  
Cloudy 11° ✓  
3 BF

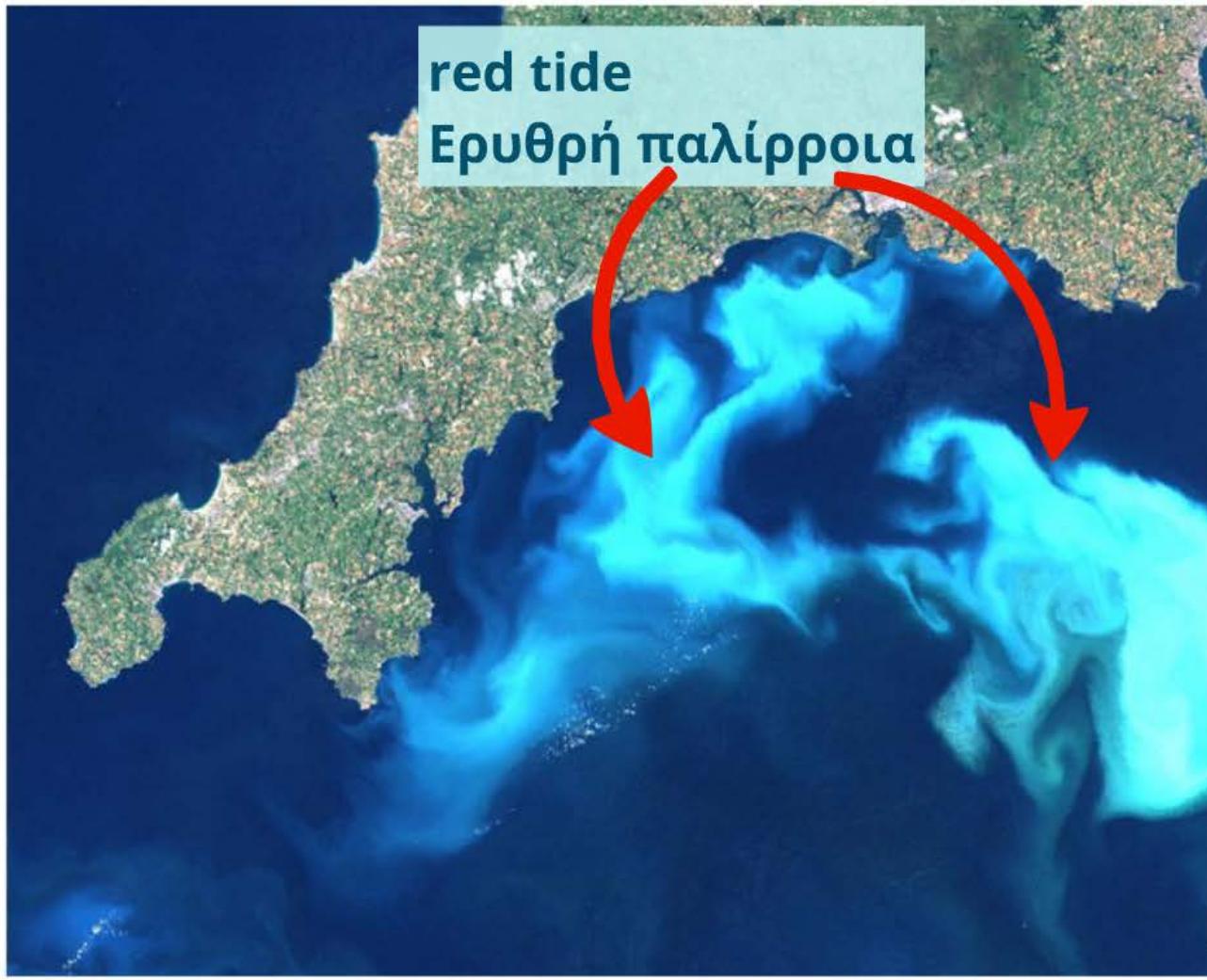
Δευτέρα 10/03  
Sunny 9° ✓  
3 BF

Δευτέρα, 29 Οκτωβρίου 2012

### Τόνοι νεκρών Ψαριών στον Αμβρακικό



newtopic.php?t=3415



Οι ερυθρές παλίρροιες είναι απότομες και έντονες πληθυσμιακές εκρήξεις πλαγκτονικών πληθυσμών, όπου η επιφάνεια του νερού καλύπτεται με κηλίδες ή με ένα συνεχές στρώμα μικροοργανισμών.

Εάν και η αρχική ονομασία τους είναι ερυθρές παλίρροιες, τα τελευταία χρόνια έχει επικρατήσει ο όρος Harmful Algal Blooms (HABs)



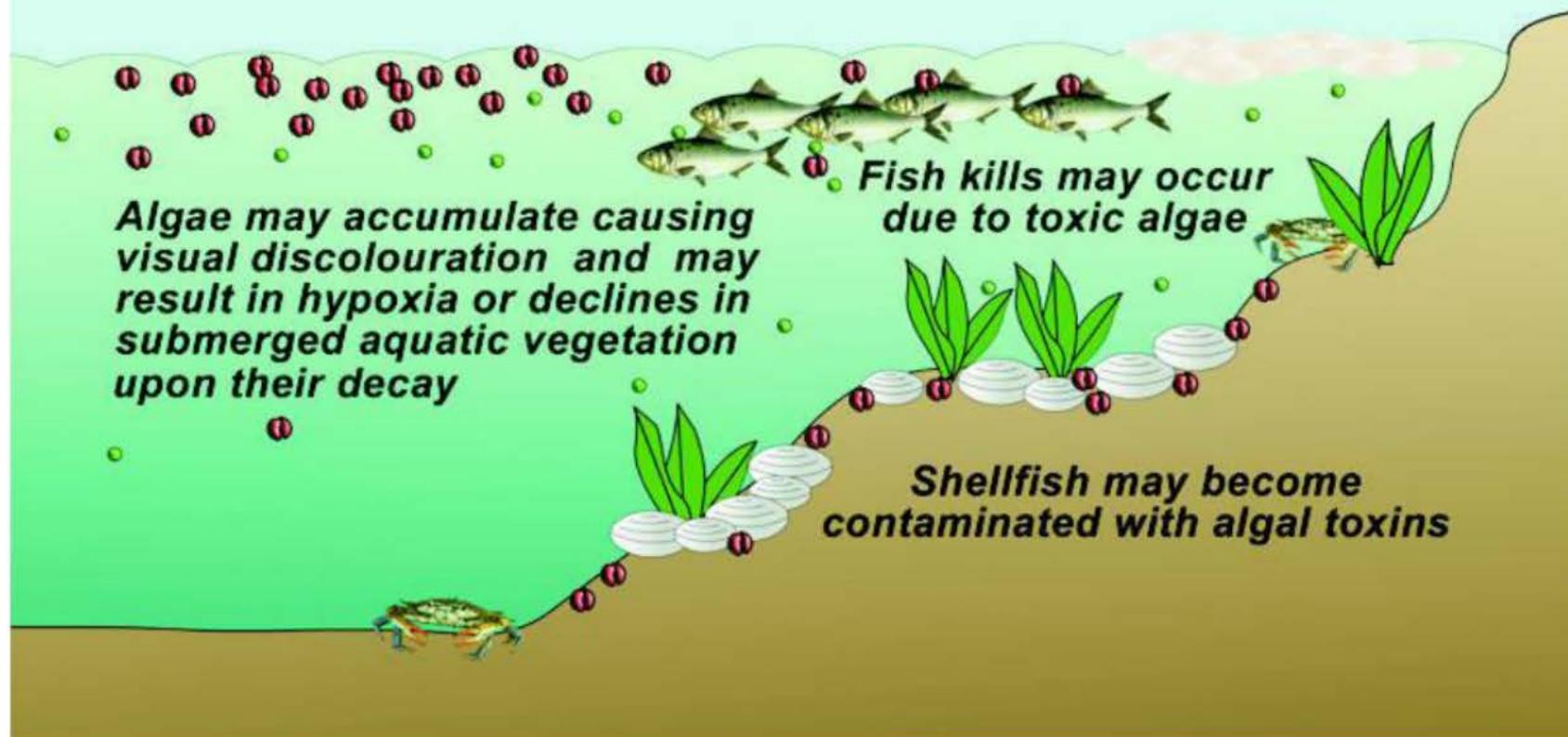
Οι βασικοί παράγοντες που συντελούν στα HABs είναι το φως, η θερμοκρασία, η αλατότητα, η βροχόπτωση, ο άνεμος και η παρουσία θρεπτικών συστατικών



Η συχνότητα εμφάνισης HABs μπορεί να οφείλεται στην αύξηση της περιβαλλοντικής ρύπανσης. Αστικά και βιομηχανικά απόβλητα, υδατοκαλλιέργειες, αλλά κυρίως γεωργικά λιπάσματα είναι οι κυριότερες αιτίες εμφάνισης τους.

*Aerosols and wind transport may cause human health problems*

*Foams may aggregate on the water surface*



(<http://scientific-aquamarine.blogspot.gr/>)