

## Αλκαλικότητα (Alkalinity)

Ο όρος αλκαλικότητα, αποτελεί το μέτρο της ικανότητας του νερού να δρα ως βάση και να εξουδετερώνει μια ορισμένη ποσότητα κατιόντων υδρογόνου. Πρακτικά αποτελεί μια εύκολη μέτρηση της ικανότητας του νερού να αντιστέκεται στην αύξηση οξύτητας που προκαλείται από την όξινη βροχή.



Η αλκαλικότητα είναι σημαντική παράμετρος στην κατεργασία του νερού και στην χημεία και βιολογία των φυσικών νερών. Συχνά, η τιμή της αλκαλικότητας

**Ανάλογα με το είδος τους τα ψάρια χρειάζονται νερό με ειδικές προδιαγραφές για την επιβίωσή τους.**

του νερού πρέπει να είναι γνωστή ώστε να υπολογιστούν οι ποσότητες χημικών που θα χρησιμοποιηθούν στην κατεργασία. Νερό με **μεγάλη αλκαλικότητα** έχει συνήθως υψηλό pH και περιέχει σημαντικές ποσότητες διαλυμένων στερεών. Τα χαρακτηριστικά αυτά καθιστούν το νερό **επιβλαβές** αν πρόκειται να **χρησιμοποιηθεί σε λέβητες**, για την **κατεργασία τροφών** ή σε **συστήματα ύδρευσης**. Επίσης η αλκαλικότητα αποτελεί σημαντική παράμετρο για τα νερά άρδευσης.

Η αλκαλικότητα προέρχεται κυρίως από τα παρακάτω τρία ιόντα:

- Όξινου ανθρακικού ( $\text{HCO}_3^-$ )
- Ανθρακικού ( $\text{CO}_3^{2-}$ )
- Υδροξυλίου ( $\text{OH}^-$ )

Άλλες ενώσεις οι οποίες συνεισφέρουν, αλλά σε μικρότερη έκταση στην αλκαλικότητα είναι, η αμμωνία ( $\text{NH}_3$ ) και οι συζυγείς βάσεις του φωσφορικού, βορικού, πυριτικού οξέος, αλλά και διαφόρων οργανικών οξέων. Η αλκαλικότητα συχνά εκφράζεται και σε mg/L  $\text{CaCO}_3$ .