

pH (Ενεργός Οξύτητα)



Το λεμόνι περιέχει κιτρικό οξύ το οποίο δίνει στον χυμό του τιμή pH περίπου 2-3

Το pH είναι μία από τις **σημαντικότερες παραμέτρους του νερού**. Είναι δείκτης

περιεκτικότητας οξέων και βάσεων στο νερό. Το ουδέτερο σημείο στην κλίμακα είναι το 7. Από το 7 και κάτω το νερό είναι όξινο, από το 7 και πάνω, είναι βασικό. Κάθε μεταβολή κατά 1 μονάδα, σημαίνει 10 φορές περισσότερη ή λιγότερη συγκέντρωση οξέως. Το pH επηρεάζεται από τη θερμοκρασία, τα πετρώματα, τη

φωτοσύνθεση και τις ανθρώπινες δραστηριότητες, ενώ παράλληλα έχει ιδιαίτερη σημασία καθώς τα φυτά και τα ζώα έχουν το δικό τους εύρος τιμών και παρουσιάζουν μικρή ανοχή στις μεταβολές του.

Η τιμή στου ύδατα είναι σε άμεση σχέση με το είδος των χημικών ουσιών που περιέχονται και επιπλέον ρυθμίζει το είδος των αντιδράσεων που συμβαίνουν σε αυτά.

Ορισμένες ενώσεις είναι αδιάλυτες σε υψηλό pH και καθιζάνουν ως ίζημα κατά την επικράτηση αλκαλικών συνθηκών. Επίσης τα αιωρούμενα σωματίδια επηρεάζονται από την τιμή του pH. **Η διατήρηση του μεταξύ των τιμών 6,6-8,5 θεωρείται ικανοποιητική για το πόσιμο νερό. Έντονα όξινα ή αλκαλικά ύδατα δημιουργούν προβλήματα κατά την επεξεργασία καθώς είναι πολύ διαβρωτικά** και πρέπει να γίνεται ρύθμιση του pH στα επιθυμητά ανά περίπτωση όρια. Το pH των φυσικών γλυκών νερών είναι ελαφρά αλκαλικό λόγω της παρουσίας ανθρακικών και δισανθρακικών ιόντων.

Το pH του νερού:

- 0 – 6,5 Περιοχή όξινη
- 6,5 – 7,5 Περιοχή ουδέτερο
- 8 – 14 Αλκαλικό
- 6 – 8 Όρια προτίμησης για τη διαβίωση των ψαριών του γλυκού νερού
- 6,5 – 8,5 Επιθυμητά όρια για το πόσιμο νερό
- 6,5 – 8,4 Επιθυμητά όρια για νερό άρδευσης