

- Μπείτε στον σύνδεσμο <http://photodentro.edu.gr/v/item/ds/8521/10473> και μετρήστε το pH διαλυμάτων οξέων:
α) γαστρικό υγρό (διάλυμα υδροχλωρικού οξέος)
β) άκουαφόρτε (διάλυμα νιτρικού οξέος)
γ) ξύδι (διάλυμα οξικού οξέος).
- Υπενθυμίζω πως τα διαλύματα οξέων έχουν **pH από 0 έως 7** (σε $\Theta = 25\text{ }^{\circ}\text{C}$)
- Θα παρατηρήσετε πως όσο **πιο πυκνό** είναι ένα διάλυμα οξέος τόσο **πιο μικρή είναι η τιμή του pH**.
- Όταν προσθέτουμε νερό, το διάλυμα του οξέος **αραιώνεται** \implies προκύπτει **λιγότερο όξινο** διάλυμα \implies η τιμή του pH αυξάνεται
ΠΡΟΣΟΧΗ! Μόνο το καθαρό νερό, δηλαδή το απεσταγμένο, έχει $\text{pH} = 7$ (σε $\Theta = 25\text{ }^{\circ}\text{C}$). Ένα διάλυμα οξέος όσο αραιό κι αν είναι, δε θα έχει ποτέ $\text{pH} = 7$ (σε $\Theta = 25\text{ }^{\circ}\text{C}$).
- Υπάρχουν διαλύματα που έχουν $\text{pH} = 7$ (σε $\Theta = 25\text{ }^{\circ}\text{C}$). Τα διαλύματα αυτά ονομάζονται **ουδέτερα**. Ένα τέτοιο διάλυμα είναι το υδατικό διάλυμα χλωριούχου νατρίου (αλατόνερο).
- Μπείτε στον σύνδεσμο <http://photodentro.edu.gr/v/item/ds/8521/1476> και μετρήστε το pH διαλυμάτων χρησιμοποιώντας πεχάμετρο (ηλεκτρονικό όργανο που μετράει το pH διαλυμάτων).
- Να κάνετε τις ασκήσεις 1 - 6 του σχολικού βιβλίου στη σελ. 18.
- Μπορείτε να θέσετε τα ερωτήματά σας και να στείλετε τις απαντήσεις των ασκήσεων στο email: kaliagiamarnioti@gmail.com