

ΑΝΑΚΕΦΑΛΑΙΩΣΗ

- Η χημική αντίδραση που πραγματοποιείται όταν αναμείξουμε ένα οξύ με μια βάση ονομάζεται **εξουδετέρωση**.
$$\text{οξύ} + \text{βάση} \rightarrow \text{άλας} + \text{νερό}$$
- Κατά την αντίδραση εξουδετέρωσης, τα κατιόντα υδρογόνου (H^+) αντιδρούν με τα ανιόντα υδροξυλίου (OH^-) και σχηματίζονται μόρια νερού.
- Η χημική εξίσωση της εξουδετέρωσης είναι:
$$\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$$
- Το σημείο στο οποίο ένα οξύ εξουδετερώνει πλήρως μια βάση (ή το αντίστροφο) εντοπίζεται με την χρήση ενός δείκτη.
- Κατά την εξουδετέρωση, το pH του τελικού διαλύματος δεν είναι πάντοτε ίσο με 7.
- Η εξουδετέρωση βρίσκει πολλές εφαρμογές στην καθημερινή ζωή.