

Οξύτητα διαλύματος  
και  
pH διαλύματος

Χημεία Γ' Γυμνασίου

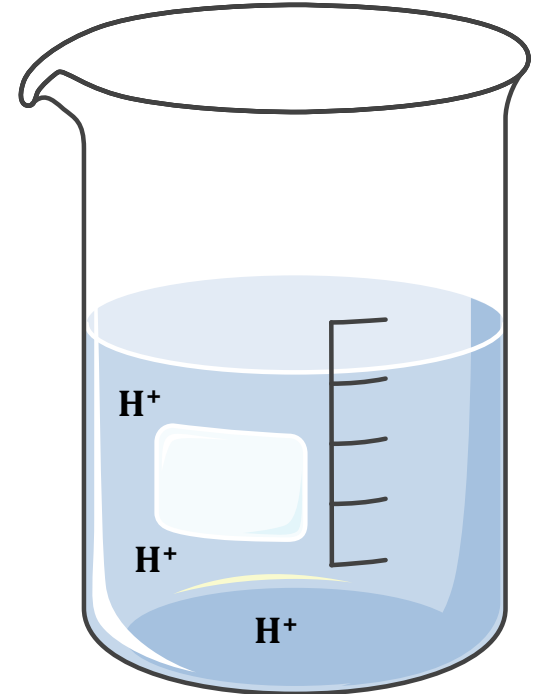
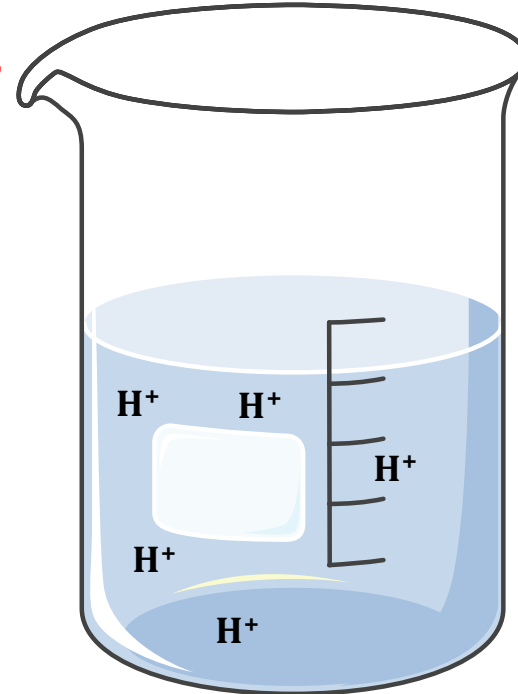
# Ανακεφαλαίωση μαθήματος

- ✓ Η **οξύτητα** ενός διαλύματος είναι ένα **μέγεθος** που δείχνει **πόσο όξινο** είναι το διάλυμα.

# Ανακεφαλαίωση

Η **οξύτητα** ενός διαλύματος **εξαρτάται** από:

- ✓ τον **αριθμό των κατιόντων υδρογόνου** ( $\text{H}^+$ ) που περιέχει,
- ✓ τον **όγκο** του διαλύματος.



# Ανακεφαλαίωση

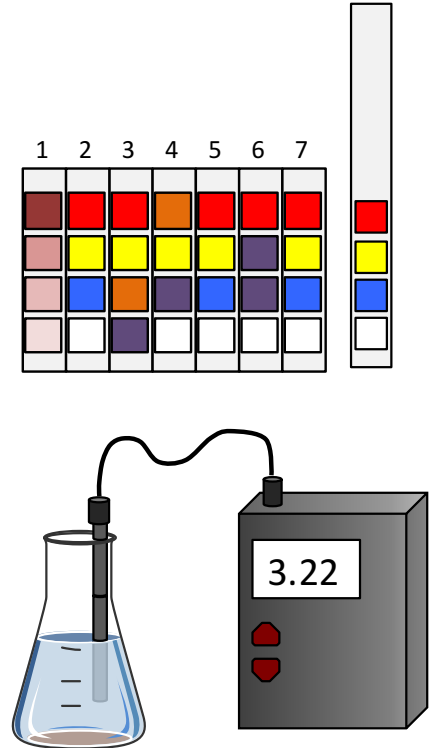
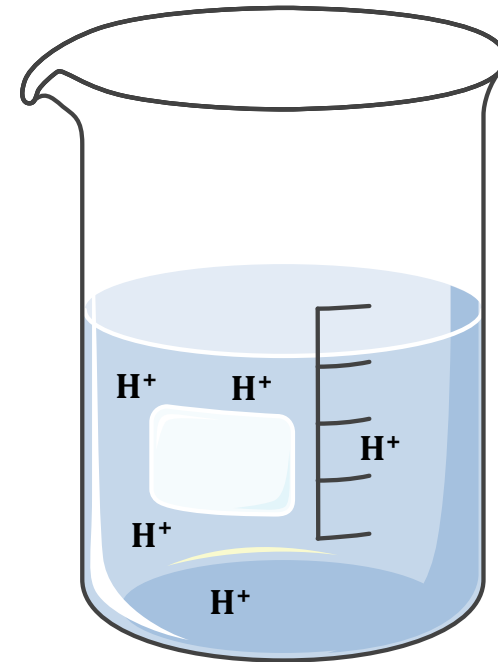
Το **pH** ενός διαλύματος:

- ✓ είναι **καθαρός αριθμός** (πχ  $\text{pH} = 2$ )
- ✓ βοηθά στη **μέτρηση** της **οξύτητας**.

# Ανακεφαλαίωση

Το **pH** ενός διαλύματος **προσδιορίζεται:**

- ✓ Με **πεχάμετρο** (ακρίβεια μέτρησης)
- ✓ Με **πεχαμετρικό χαρτί** (ευκολία μέτρησης)



# Ανακεφαλαίωση

Ένα όξινο διάλυμα έχει **τιμές pH μεταξύ 0 και 7**.

Όσο **πιο μικρή** είναι η τιμή pH, τόσο **πιο όξινο** είναι το διάλυμα.

