

Πώς προβλέπουμε αν το διάλυμα ενός άλατος είναι

όξινο, βασικό ή ουδέτερο;

1. Άλας από **ισχυρή βάση και ισχυρό οξύ** (π.χ. **NaCl**):

δεν υδρολύεται ούτε το κατιόν ούτε το ανιόν $\rightarrow pH = 7$

2. Άλας από **ισχυρή βάση και ασθενές οξύ** (π.χ. **CH₃COONa**):

υδρολύεται το ανιόν και παράγει ιόντα $OH^- \rightarrow pH > 7$

3. Άλας από **ασθενή βάση και ισχυρό οξύ** (π.χ. **NH₄Cl**):

υδρολύεται το κατιόν και παράγει ιόντα $H_3O^+ \rightarrow pH < 7$

4. Άλας από **ασθενή βάση και ασθενές οξύ** (π.χ. **CH₃COONH₄**):

υδρολύεται τόσο ανιόν όσο και το κατιόν

(α) **$pH < 7$, αν $K_a > K_b$**

(β) **$pH > 7$, αν $K_a < K_b$**

Η περίπτωση του Φωσφορικού άλατος εμπίπτει σε μια από τις παραπάνω περιπτώσεις, λαμβάνοντας υπόψη τις πιο κάτω σταθερές ιοντισμού του φωσφορικού οξέος (θεωρείται ασθενές οξύ).

