



Γ' ΛΥΚΕΙΟΥ  
ΧΗΜΕΙΑ  
ΘΕΤΙΚΗΣ ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ  
ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

**ΘΕΜΑ 1**

A.

1.β, 2.δ, 3.α, 4.α, 5.δ

B.

1.Σ, 2.Σ, 3.Λ, 4.Σ, 5.Λ, 6.Σ, 7.Σ, 8.Σ, 9.Λ, 10.Σ

**ΘΕΜΑ 2**

A.  $3 < 5, 6 < 2 < 7 < 4 < 1$

B.

1.Λ, 2.Σ, 3.Λ, 4.Σ, 5.Σ, 6.Λ, 7.Λ

Γ.

I.  ${}_9\text{F}: 1s^2 2s^2 2p^5$        ${}_{17}\text{Cl}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

Όσο ασθενέστερος είναι ο δεσμός C-X στο R-X, τόσο ευκολότερα διασπάται, άρα το R-X είναι πιο δραστικό. Ο σ δεσμός C-X δημιουργείται με επικάλυψη ενός  $sp^3$  υβριδικού τροχιακού του C με το p ατομικό τροχιακό του αλογόνου. Το μέγεθος του ατόμου του Cl είναι μεγαλύτερο από το μέγεθος του ατόμου του F, άρα είναι μικρότερη η επικάλυψη του 3p ατομικού τροχιακού του Cl με το υβριδικό τροχιακό του C συνεπώς είναι ασθενέστερος ο δεσμός τους άρα διασπάται ευκολότερα.

II.

${}_{12}\text{Mg}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ ,       $K^2, L^2, M^2$

$\Delta.Π.Φ. \cong 12-10 \cong 2$

${}_{16}\text{S}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ ,       $K^2, L^8, M^6$

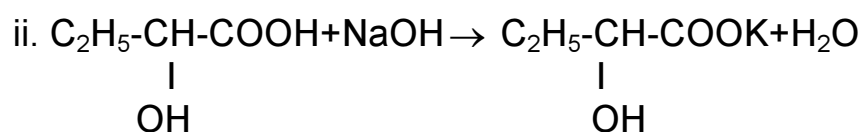
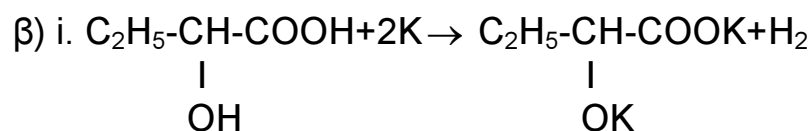
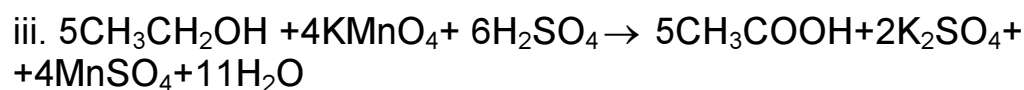
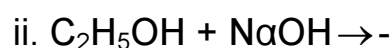
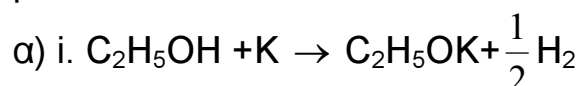
$\Delta.Π.Φ. \cong 16-10 \cong 6$

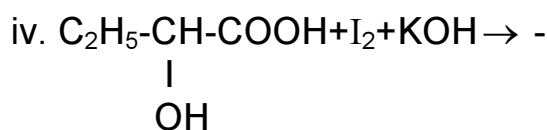
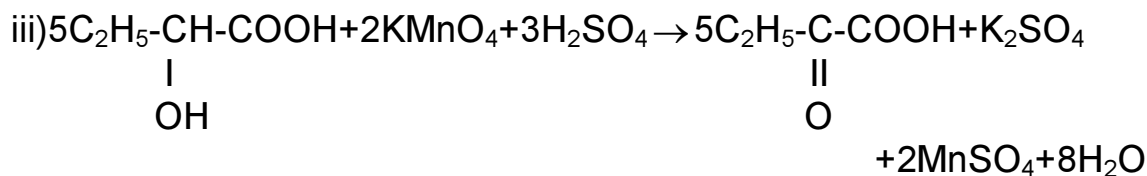
Τα άτομα των στοιχείων Mg και S έχουν ίδιο αριθμό στοιβάδων. Στο άτομο του S το Δ.Π.Φ. είναι μεγαλύτερο, με αποτέλεσμα η έλξη πυρήνα – εξωτερικών ηλεκτρονίων να είναι μεγαλύτερη. Έτσι τα εξωτερικά ηλεκτρόνια πλησιάζουν προς τον πυρήνα με αποτέλεσμα να μειώνεται η ατομική ακτίνα. Άρα μεγαλύτερη ατομική ακτίνα έχει το Mg.  
(Δ.Π.Φ. : δραστικό πυρηνικό φορτίο)

### ΘΕΜΑ 3

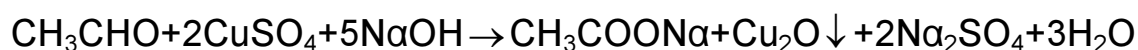
- α. (A):  $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{CH}_2 - \text{Br}$   
 (B):  $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{CH}_2\text{OH}$   
 (Γ):  $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{COOH}$   
 (Δ):  $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{CH}_2\text{MgBr}$   
 (E):  $\text{CH}_3\text{CHO}$   
 (Z):  $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{CH}_2 - \underset{\substack{| \\ \text{OMgBr}}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$   
 (H):  $\text{C}_2\text{H}_5\text{CH}_2 - \underset{\substack{| \\ \text{OH}}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$   
 (Θ):  $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$   
 (I):  $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOK}$

β.



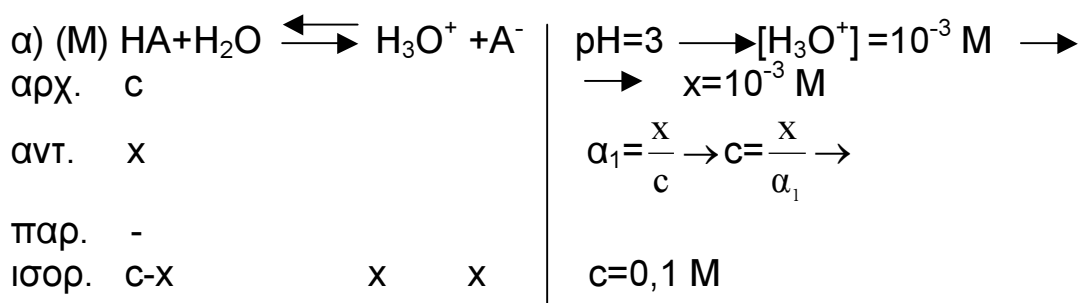


γ) Χρησιμοποιούμε το φελίγγειο υγρό, αν ρίξουμε μικρή ποσότητα σ' αυτό από το υγρό και σχηματιστεί ίζημα είναι η  $\text{CH}_3\text{CHO}$ . (Ε)

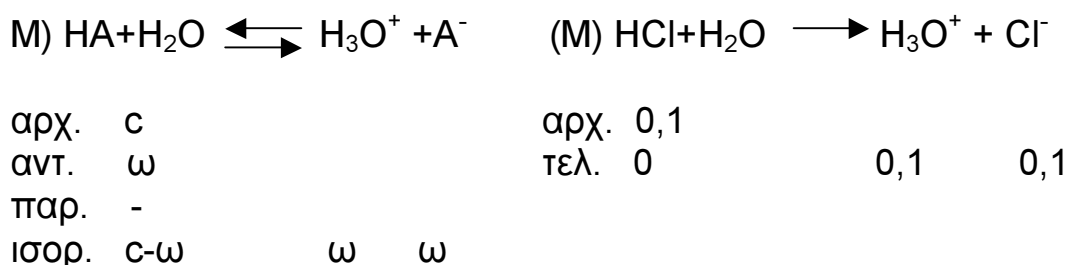
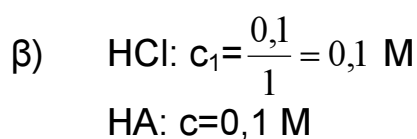


αν δεν σχηματιστεί ίζημα είναι η (Η).

#### ΘΕΜΑ 4



$$K_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+] \cdot [\text{A}^-]}{[\text{HA}]} = \frac{x^2}{c-x} = \frac{x^2}{c} = \frac{10^{-6}}{10^{-1}} \rightarrow K_a = 10^{-5}$$



$$[\text{HA}] = c - \omega = c \text{ M}$$

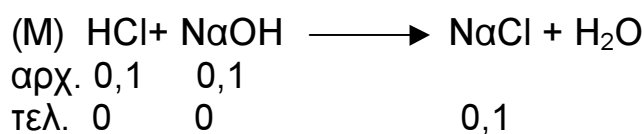
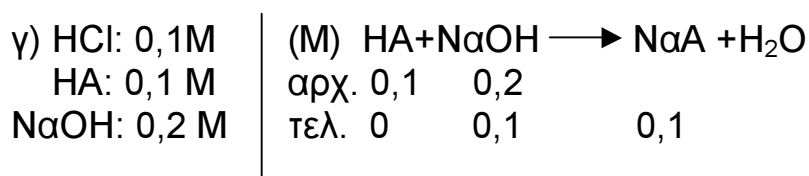
$$[\text{H}_3\text{O}^+] = \omega + 0,1 = 0,1 \text{ M, λόγω Ε.Κ.Ι.}$$

$$[\text{A}^-] = \omega \text{ M}$$

$$i. K_a = \frac{[H_3O^+] \cdot [A^-]}{[HA]} \rightarrow 10^{-5} = \frac{0,1 \cdot \omega}{0,1} = \omega \rightarrow \omega = 10^{-5} M$$

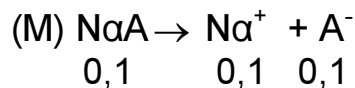
$$\alpha_2 = \frac{\omega}{c} = \frac{10^{-5}}{10^{-1}} \rightarrow \alpha_2 = 10^{-4}$$

$$ii. [H_3O^+] = 10^{-1} M \rightarrow pH = 1$$

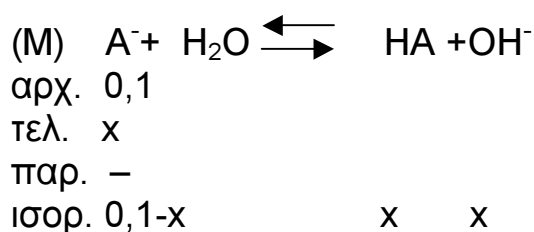


Το διαλυμα (Δ<sub>3</sub>) περιέχει:

|      |       |
|------|-------|
| NaA  | 0,1 M |
| NaCl | 0,1 M |



Τα ιόντα Na<sup>+</sup>, Cl<sup>-</sup> δεν αντιδρούν με το νερό επειδή αντιστοιχούν σε ισχυρούς ηλεκτρολύτες.



$$K_b = \frac{K_w}{K_a} = \frac{[HA] \cdot [OH^-]}{[A^-]} \rightarrow 10^{-9} = \frac{x^2}{0,1-x} = \frac{x^2}{0,1} \rightarrow x^2 = 10^{-10} \rightarrow x = 10^{-5} \rightarrow$$

$$\rightarrow [OH^-] = 10^{-5} M \rightarrow pOH = 5, pH + pOH = 14 \rightarrow pH = 9$$