

**ΧΗΜΕΙΑ - ΒΙΟΧΗΜΕΙΑ**  
**ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΚΗΣ ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ**  
**(ΚΥΚΛΟΣ ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΑΣ ΚΑΙ ΠΑΡΑΓΩΓΗΣ)**

21 ΜΑΪΟΥ 2010

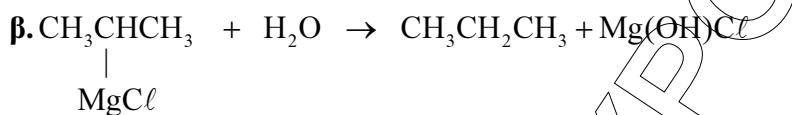
ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

**ΘΕΜΑ Α**

A1.  $\rightarrow \gamma$

A2.  $\rightarrow \beta$

A3.  $\alpha \rightarrow \Lambda, \beta \rightarrow \Lambda, \gamma \rightarrow \Sigma$



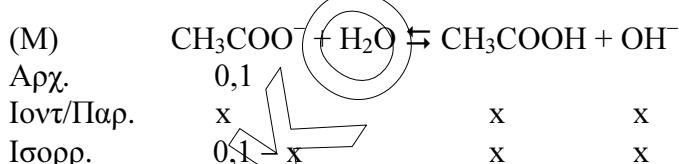
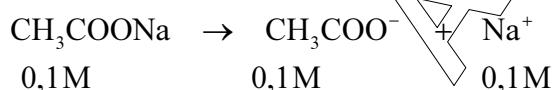
A5. A.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH=O}$

B.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$

C.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

**ΘΕΜΑ Β**

B1.



$$K_a \cdot K_b = K_w$$

$$K_b = \frac{K_w}{K_a} = \frac{10^{-14}}{10^{-5}} = 10^{-9}$$

$$\frac{K_b}{C} = 10^{-9} \cdot 0,1 - x \approx 0,1M$$

$$K_b = \frac{[\text{CH}_3\text{COOH}][\text{OH}^-]}{[\text{CH}_3\text{COO}^-]} = \frac{x \cdot x}{0,1} \Leftrightarrow$$

$$x = \sqrt{10^{-9} \cdot 10^{-1}} \Leftrightarrow x = 10^{-5} = [\text{OH}^-]$$

$$POH = -\log 10^{-5} = 5$$

$$PH + POH = 14$$

$$PH = 14 - 5$$

$$PH = 9.$$

**B2.**  $\text{CH}_3\text{COONa}$  0,1M 200 mL

$$n_{\text{CH}_3\text{COONa}} = 0,1 \cdot 0,2 = 0,02 \text{ mol}$$

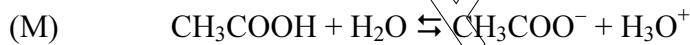
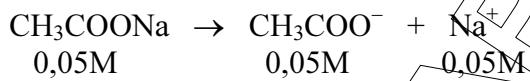
$$n_{\text{HCl}} = 0,01 \text{ mol}$$

(mol)	$\text{CH}_3\text{COONa}$	$\text{HCl} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaCl}$
Αρχ.	0,02	0,01
Αντ./Παρ.	0,01	0,01
Τελ.	0,01	-

$$V_2 = 200 \text{ mL}$$

$$C_2(\text{CH}_3\text{COONa}) = \frac{n}{V_2} = \frac{0,01}{0,2} = 0,05 \text{ M}$$

$$C_2(\text{CH}_3\text{COOH}) = \frac{n}{V_2} = \frac{0,01}{0,2} = 0,05 \text{ M}$$



$$\text{Αρχ.} \quad 0,05 \quad 0,05$$

$$\text{Ιοντ/Παρ.} \quad x \quad x \quad x$$

$$\text{Ισορρ.} \quad 0,05 - x \quad 0,05 + x \quad x$$

$$\frac{K_a}{C} < 10^{-2} \quad 0,05 - x \approx 0,05 \text{ M} \quad 0,05 + x \approx 0,05 \text{ M}$$

$$K_a = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} = \frac{0,05 \cdot x}{0,05} \Leftrightarrow x = 10^{-5} \cdot K_a \quad PH = 5.$$

$$a = \frac{x}{C} = \frac{10^{-5}}{0,05} = 2 \cdot 10^{-4}$$

**B3.**  $\text{Mr}_{\text{NaOH}} = 23 + 16 + 1 = 40$

$$n = \frac{m}{\text{Mr}} = \frac{1,2}{40} = 0,03 \text{ mol}$$

$$n_{\text{CH}_3\text{COOH}} = 0,01 \text{ mol}$$

$$n_{\text{CH}_3\text{COONa}} = 0,01 \text{ mol}$$

(mol)	$\text{CH}_3\text{COOH}$	+	$\text{NaOH}$	$\rightarrow$	$\text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$
Αρχ.	0,01		0,03		0,01
Αντ./Παρ.	0,01		0,01		0,01
Τελικά	—		0,02		0,02

To PH θα το καθορίσει το NaOH

$$C_{3(\text{NaOH})} = \frac{n}{V_3} = \frac{0,02}{0,2} = 0,1 \text{ M}$$



$$[\text{OH}^-] = 10^{-1} \text{ M}$$

$$\text{POH} = -\log 10^{-1}$$

$$\text{POH} = 1$$

$$\text{PH} + \text{POH} = 14$$

$$\text{PH} = 14 - 1$$

$$\text{PH} = 13$$

## ΘΕΜΑ Γ

- Γ.1.** Οι σφαιρικές πρωτεΐνες είναι ευδιάλυτες στο νερό, ενώ οι ινώδεις πρωτεΐνες είναι αδιάλυτες (σελ. 29).

Η αντίδραση διουρίας δίνεται από τις ινώδεις που περιέχουν στο μόριό τους πεπτιδικό δεσμό (σελ. 30).

- Γ.2.** Τα μονομερή των ναυκλεϊκών οξέων είναι: β. τα νουκλεοτίδια.

- Γ.3.** α.  $\rightarrow \Sigma$

- β.  $\rightarrow \Lambda$

- γ.  $\rightarrow \Sigma$

- Γ.4.** α.  $\rightarrow 6$

- β.  $\rightarrow 4$

- γ.  $\rightarrow 2$

- δ.  $\rightarrow 3$

- ε.  $\rightarrow 5$

## ΘΕΜΑ Δ

- Δ.1.** 1 → στ. πυροσταφυλικό  
9 → θ. πυροσταφυλική αφυδρογονάση  
2 → δ. ακετυλο-CoA  
8 → ε. CO<sub>2</sub>  
4 → β. NADH  
5 → η. NAD<sup>+</sup>  
6 → ι. ADP+Pi  
7 → α. ATP  
10 → ζ. γαλακτική αφυδρογονάση  
3 → γ. γαλακτικό
- Δ.2.** Σελ. 83: "Τα κύρια, μη υδατανθρακικά, πρόδρομα μόρια που χρησιμοποιούνται για τη σύνθεση της γλυκόζης, είναι το γαλακτικό οξύ, ορισμένα αμινοξέα που ονομάζονται γλυκοπλαστικά αμινοξέα (π.χ. αλανίνη) και η γλυκερόλη. Τα μόρια αυτά εισέρχονται στη μεταβολική πορεία της γλυκονεογένεσης σε διαφορετικά σημεία".
- Δ.3.** Σελ. 83-84: Κύρια αποταμιευτική μορφή γλυκόζης στα ζωικά κύτταρα αποτελεί το γλυκογόνο.  
"Ιδιαίτερα πλούσια σε γλυκογόνο..... αποτελούν τα βασικά ένζυμα για την πορεία της διάσπασης και της σύνθεσης του γλυκογόνου αντίστοιχα".