



ΕΝΩΣΗ ΕΛΛΗΝΩΝ ΧΗΜΙΚΩΝ

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΘΕΜΑΤΩΝ ΧΗΜΕΙΑΣ-ΒΙΟΧΗΜΕΙΑΣ
ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΚΗ ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗ
ΚΥΚΛΟΣ ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΑΣ ΚΑΙ ΠΑΡΑΓΩΓΗΣ
ΠΑΝΕΛΛΑΔΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ 2012

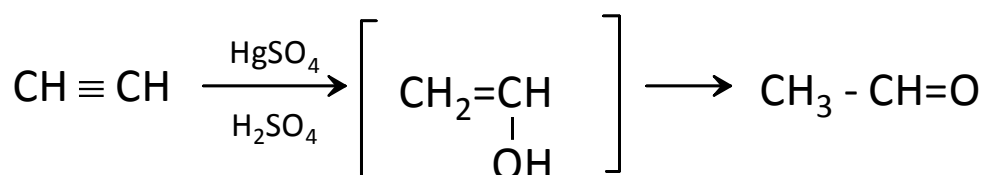
ΘΕΜΑ Α

A1. γ

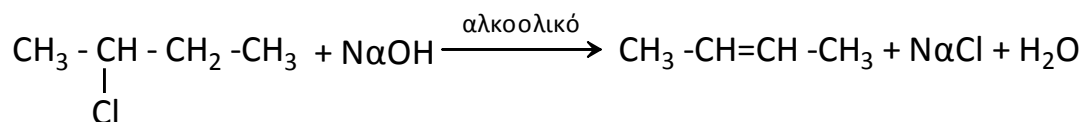
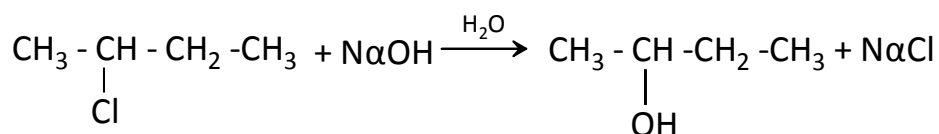
A2. γ

A3. **α-Λ** : Η K_{α} του HF σε υδατικό διάλυμα εξαρτάται από τη **θερμοκρασία** και δεν επηρεάζεται από την επίδραση κοινού ιόντος.

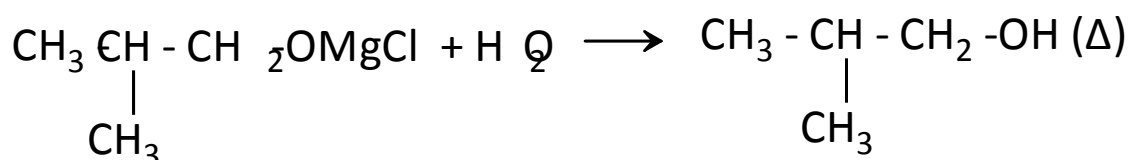
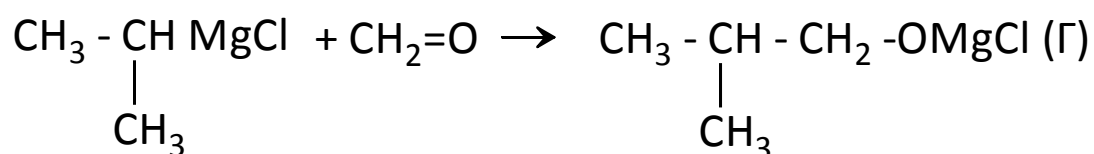
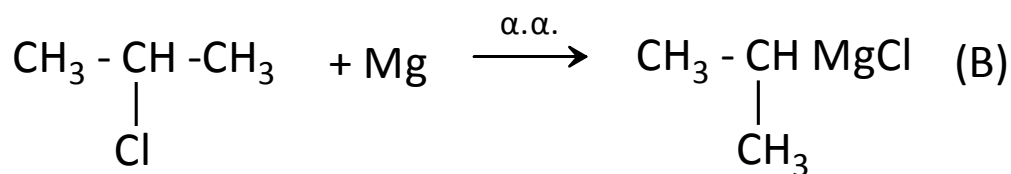
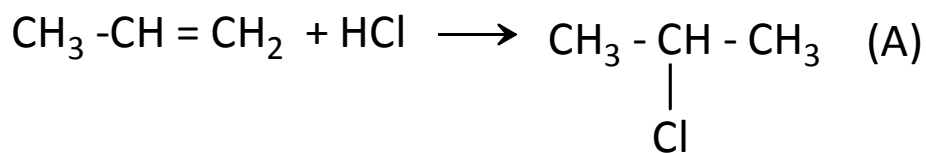
β-Σ : Η αντίδραση που γίνεται είναι :



A4.



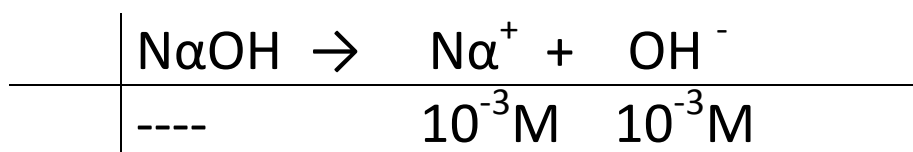
A5.



ΘΕΜΑ Β

B1.

Για το αραιωμένο δ/μα :



Άρα $[\text{OH}^-] = 10^{-3} \text{M}$ δηλ $\text{pOH} = -\log 10^{-3} = 3$

Εφόσον ισχύει για τους 25°C ότι $\text{pH} + \text{pOH} = 14$ το **pH = 11**

Αραίωση του δ/τος Δ2

$$C_2V_2 = C_2'V_2' \text{ ή } 0,1 \cdot 0,01 = C_2' \cdot 0,1 \text{ ή } C_2' = 0,01M$$

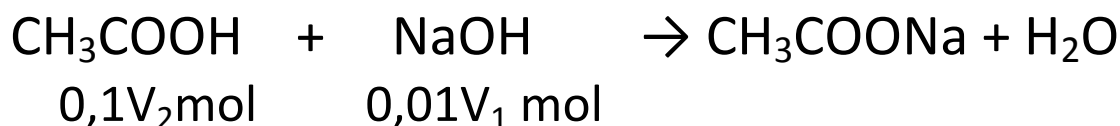
Στο αραιωμένο διάλυμα Δ2 :

M	$CH_3COOH + H_2O \rightleftharpoons CH_3COO^- + H_3O^+$		
αρχ	0,01	-----	-----
ιοντ/σχημ	x	x	x
ισορροπία	0,01 - x	x	x

$$K_\alpha = \frac{x^2}{0,01 - x} \xrightarrow{0,01 - x \approx 0,01} K_\alpha = \frac{x^2}{0,01} \text{ δηλ } x = \sqrt{K_\alpha \cdot 0,01} = 10^{-3,5} M \text{ δηλ } [H_3O^+] = 10^{-3,5} M$$

$$\text{Άρα } pH = -\log 10^{-3,5} = 3,5$$

B2.



1^η περίπτωση:

$0,1V_2 = 0,01V_1$ Στο τελικό διάλυμα περιέχεται CH_3COONa βασικό διάλυμα οπότε $pH > 7$ στους $25^\circ C$
(απορρίπτεται).

2^η περίπτωση

$0,1V_2 < 0,01V_1$ Στο τελικό διάλυμα περιέχεται CH_3COONa και NaOH Το διάλυμα που προκύπτει είναι βασικό διάλυμα οπότε $\text{pH} \gg 7$ στους 25°C .
(απορρίπτεται).

3^η περίπτωση

$0,1V_2 > 0,01V_1$ ή $V_2 > 0,1V_1$ ή $V_1/V_2 < 10$

mol	CH_3COOH	+	NaOH	\rightarrow	CH_3COONa	+	H_2O
αρ	$0,1V_2$		$0,01V_1$				
α/π	$-0,01V_1$		$-0,01V_1$		$0,01V_1$		
Τελ.	$0,1V_2 - 0,01V_1$		–		$0,01V_1$		

Οι νέες συγκεντρώσεις είναι :

$$C'_\beta = \frac{0,01V_1}{V_1 + V_2}$$

$$C'_\beta = \frac{0,01V_1}{V_1 + V_2}$$

Εφόσον το διάλυμα είναι ρυθμιστικό ισχύει :

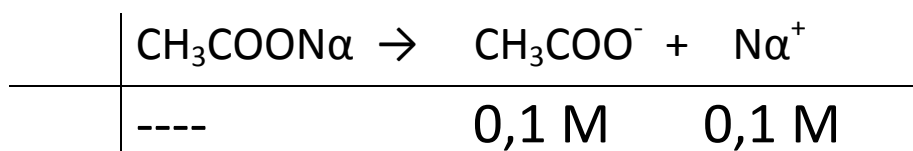
$$[\text{H}_3\text{O}^+] = K_\alpha \frac{C_{\text{οξέος}}}{C_{\text{βάσης}}} \text{ ή } 10^{-6} = 10^{-5} \frac{C_{\text{οξέος}}}{C_{\text{βάσης}}}$$

$$\Rightarrow \frac{1}{10} = \frac{c_{\text{ox}}}{c_{\beta}} \Rightarrow c_{\beta} = 10c_{\text{ox}} \Rightarrow 0,01V_1 = 10(0,1V_2 - 0,01V_1)$$

$$\Rightarrow 0,11V_1 = V_2 \Rightarrow \frac{V_1}{V_2} = \frac{100}{11}$$

Δεκτό εφόσον $V_1/V_2 < 10$

B3. Το διάλυμα Δ3 περιέχει άλας το οποίο δίστανται :



Το ιόν CH_3COO^- δρά ως βάση στο υδατικό δ/μα :

M	$\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O}$	\rightleftharpoons	CH_3COOH	$+$	OH^-
αρχ	0,1		----		-----
ιοντ/σχημ	ψ		ψ		ψ
Ισορροπία	$0,1 - \psi$		ψ		ψ

$$\text{Το } K_{\alpha} K_b = K_w \Rightarrow K_b = 10^{-14} / 10^{-5} \Rightarrow K_b = 10^{-9}$$

$$K_b = \frac{\psi^2}{0,1 - \psi} \xrightarrow{0,1 - \psi \approx 0,1} K_b = \frac{\psi^2}{0,1} \text{ δηλ } \psi = \sqrt{K_b \cdot 0,1} = 10^{-5} \text{ M δηλ } [\text{OH}^-] = 10^{-5} \text{ M}$$

Με τη αραίωση του δ/τος Δ3 η $[\text{OH}^-]$ μειώνεται άρα το διάλυμα γίνεται λιγότερο βασικό άρα το pH μειώνεται κατά μία μονάδα. Το νέο pH θα είναι $\text{pH}'=8$ ή $\text{pOH}'=6$ δηλ $[\text{OH}^-]=10^{-6}\text{M}$.

Με ανάλογο τρόπο καταλήγουμε ότι

$$K_b = \frac{\omega^2}{C'_3 - \omega} \quad \text{ή} \quad K_b \approx \frac{\omega^2}{C'_3} \quad \text{δηλ} \quad C'_3 = 10^{-3}\text{M}$$

Αραίωση του δ/τος Δ3

$$C_3 V_3 = C'_3 V'_3 \quad \text{ή} \quad 0,1 \cdot 0,5 = 10^{-3} V'_3 \quad \text{ή} \quad V'_3 = 50\text{L}$$

$$\text{Άρα } V_{\text{H}_2\text{O}} = 50 - 0,5 = 49,5\text{L}$$

Θέμα Γ

Γ1. : μεταφορικό, αιμοσφαιρίνη, μυοσφαιρίνη

Γ2. : β

Γ3. : α-Λ, β-Λ, γ-Λ, δ-Σ

Γ4. : α-2, β-4, γ-1, δ-3

Θέμα Δ

Δ1. Σελ 75 (παρ. χρωστικές αντιδράσεις πολυσακχαριτών)

Δ2. Σελ 20 (παρ. χρωστικές αντιδράσεις αμινοξέων).

Δ3. Α- γλυκόλυση,
Β-γαλακτική ζύμωση,
Γ-αλκοολική ζύμωση,
Κ- κύκλος του κιτρικού οξέος-ή κύκλος του Krebs,
Ζ- Οξειδωτική φωσφορυλίωση,

Δ4. Ε₁- γαλακτική αφυδρογονάση
Ε₂- πυροσταφυλική αφυδρογονάση

Δ5. Α → κυτταρόπλασμα

Κ → μιτοχόνδρια

Επιμέλεια:

Κότσιρα Βίκυ - Μειντάνης Δημήτρης Χημικοί