

ΤΑΞΗ: Γ΄ ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ
ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗ: ΘΕΤΙΚΗ
ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ

Ημερομηνία: Μ. Τετάρτη 16 Απριλίου 2014
Διάρκεια Εξέτασης: 3 ώρες

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ Α

A.1 β

A.2 β

A.3 γ

A.4 α-Σ, β-Λ, γ-Σ, δ-Σ, ε-Σ

A.5 α. Οι ηλεκτρονιακές δομές των δύο στοιχείων στη θεμελιώδη κατάσταση, είναι: ${}_{26}\text{Fe}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$ και ${}_{28}\text{Ni}: 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8 4s^2$

Άρα είναι στοιχεία του τομέα d δηλαδή στοιχεία μετάπτωσης, αφού το τελευταίο τους ηλεκτρόνιο τοποθετείται σε υποστοιβάδα d.

Τα στοιχεία μετάπτωσης αν και ανήκουν σε διαφορετικές ομάδες, έχουν πολλές κοινές ιδιότητες που συνοψίζονται παρακάτω:

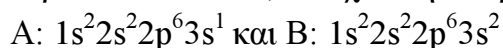
- 1) Έχουν μεταλλικό χαρακτήρα.
- 2) Έχουν πολλούς αριθμούς οξείδωσης.
- 3) Είναι παραμαγνητικά.
- 4) Σχηματίζουν σύμπλοκα ιόντα.
- 5) Σχηματίζουν έγχρωμες ενώσεις.
- 6) Έχουν την ικανότητα να καταλύουν αντιδράσεις.

β. Οι κοινές ιδιότητες των στοιχείων μετάπτωσης οφείλονται στο γεγονός ότι κατά τη ηλεκτρονιακή δόμηση των στοιχείων αυτών, το τελευταίο ηλεκτρόνιο εισέρχεται σε εσωτερική υποστοιβάδα, δηλαδή στην 3d, ενώ η τέταρτη στοιβάδα (στοιβάδα N) παραμένει με δύο ηλεκτρόνια.

ΘΕΜΑ Β

B.1 α. Βασικά οξείδια σχηματίζουν τα μέταλλα και ειδικά στην τρίτη περίοδο του περιοδικού πίνακα, τα στοιχεία των δύο πρώτων ομάδων. Το τρίτο στοιχείο της τρίτης περιόδου που ανήκει στη 13^η ομάδα, σχηματίζει επαμφοτερίζον οξείδιο. Επομένως τα στοιχεία Α και Β ανήκουν στις δύο πρώτες ομάδες του περιοδικού πίνακα.

Αφού δίνεται η σχέση: $Z_B = Z_A + 1$, το Α θα ανήκει στην 1^η ομάδα (ΙΑ) και το Β στη 2^η ομάδα (ΙΙΑ) και με δεδομένο ότι ανήκουν στην 3^η περίοδο του περιοδικού πίνακα, θα έχουν ηλεκτρονιακή δομή:



Από τις παραπάνω δομές φαίνεται ότι $Z_A = 11$ και $Z_B = 12$

Το ηλεκτρόνιο του Α με τη μεγαλύτερη ενέργεια είναι το ηλεκτρόνιο της υποστοιβάδας 3s που έχει άθροισμα $n + \ell = 3$. Αυτό συμβαίνει γιατί έχει μεγαλύτερο κύριο κβαντικό αριθμό n, σε σχέση με τα ηλεκτρόνια της υποστοιβάδας 2p που έχουν το ίδιο άθροισμα $n + \ell = 3$, αλλά κύριο κβαντικό αριθμό $n = 2$.

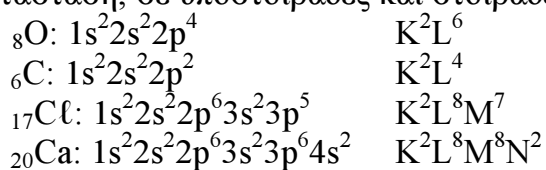
Οι τετράδες των κβαντικών αριθμών του ηλεκτρονίου α μπορεί να είναι:

$n = 3, \ell = 0, m_\ell = 0, m_s = 1/2$ ή $n = 3, \ell = 0, m_\ell = 0, m_s = -1/2$

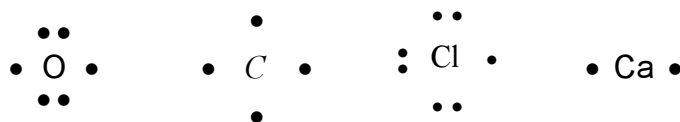
Οπότε οι κοινές τετράδες για τα ηλεκτρόνια α και β, μπορεί να είναι:

$(3, 0, 0, 1/2)$ ή $(3, 0, 0, -1/2)$

β. Οι ηλεκτρονιακές δομές των δεδομένων στοιχείων στη θεμελιώδη κατάσταση, σε υποστοιβάδες και στοιβάδες, είναι:

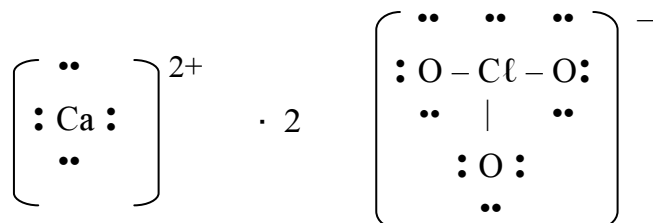


i) Τα σύμβολα Lewis των στοιχείων, είναι:

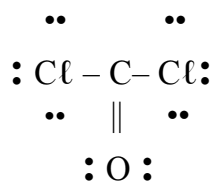


ii) Οι ηλεκτρονιακοί τύποι κατά Lewis των ζητούμενων ενώσεων, είναι:

α. Η ένωση $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$ είναι ιοντική, με ιόντα Ca^{2+} και ClO_3^-



β. Η ένωση COCl_2 είναι ομοιοπολική:



Παρατήρηση: Δεν απαιτείται αιτιολόγηση και μόνο η σωστή αναγραφή των ηλεκτρονιακών τύπων, βαθμολογείται με άριστα.

B.2 α Διάλυμα Δ1 (θ_1 °C)

mol/ L	$\text{HA} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{A}^-$			
αρχικά	0,1			
μεταβολές	-x		+x	+x
ισορροπία	0,1 - x		x	x

$$pH = 3 \Rightarrow [\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-3} \text{ M} . \text{ Άρα } x = 10^{-3}$$

$$K_a(\text{HA}) = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{A}^-]}{[\text{HA}]} \Rightarrow K_a = \frac{x^2}{0,1-x} \simeq \frac{x^2}{0,1} = \frac{10^{-6}}{0,1} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \boxed{K_a(\text{HA}) = 10^{-5}} \text{ στους } \theta_1 \text{ } ^\circ\text{C}$$

Διάλυμα Δ2 (θ_1 °C)

Το άλας NaA δίσταται και το ιόν A^- αντιδρά με το νερό, ενώ το Na^+ δεν αντιδρά.

mol/ L διάσταση	$\text{NaA} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{A}^-$
	0,01 0,01

mol/ L	$\text{A}^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HA} + \text{OH}^-$
αρχικά	0,01
μεταβολές	-ψ +ψ +ψ
ισοροπία	0,01 - ψ ψ ψ

$$pH = 8 \Rightarrow [\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-8}. \text{ Οπότε: } [\text{OH}^-] = \frac{K_w}{[\text{H}_3\text{O}^+]} = \frac{K_w}{10^{-8}}. \text{ Άρα } \psi = \frac{K_w}{10^{-8}}$$

$$K_b(\text{A}^-) = \frac{[\text{HA}][\text{OH}^-]}{[\text{A}^-]} = \frac{\psi^2}{0,01 - \psi} \approx \frac{\psi^2}{0,01} = \frac{(10^{-8})^2}{0,01} \Leftrightarrow$$

$$\Leftrightarrow \boxed{\frac{K_w^2}{10^{-18}} = K_b(\text{A}^-)} \text{ στους } \theta_1 \text{ } ^\circ\text{C}$$

$$K_a(\text{HA}) \cdot K_b(\text{A}^-) = K_w \Rightarrow 10^{-5} \cdot \frac{K_w^2}{10^{-18}} = K_w \Rightarrow 10^{-5} K_w = 10^{-18} \Leftrightarrow$$

$$\Leftrightarrow \boxed{K_w = 10^{-13}} \text{ στους } \theta_1 \text{ } ^\circ\text{C}$$

Διάλυμα Δ3 (25°C)

$$pH = 3,5 \Rightarrow [\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-3,5}. \text{ Άρα: } \omega = 10^{-3,5}$$

mol/ L	$\text{HB} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{B}^-$
αρχικά	0,01
μεταβολές	-ω +ω +ω
ισοροπία	0,01 - ω ω ω

$$K_a(\text{HB}) = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{B}^-]}{[\text{HB}]} = \frac{\omega^2}{0,01 - \omega} \approx \frac{\omega^2}{0,01} = \frac{(10^{-3,5})^2}{0,01} \Leftrightarrow$$

$$\Leftrightarrow \boxed{K_a(\text{HB}) = 10^{-5}} \text{ (25}^\circ\text{C)}$$

Η K_w στους θ_1 °C είναι ίση με 10^{-13} , δηλαδή μεγαλύτερη από την K_w στους 25°C.

Όμως η K_w αυξάνει με αύξηση της θερμοκρασίας, αφού ο ιοντισμός του νερού είναι ενδόθερμο φαινόμενο και σύμφωνα με την αρχή Le Chatelier η αύξηση της θερμοκρασίας ευνοεί τα ενδόθερμα φαινόμενα. Άρα: $\theta_1 > 25^\circ\text{C}$. Αντίστοιχα και η K_a αυξάνει με αύξηση της θερμοκρασίας για τον ίδιο λόγο.

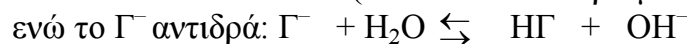
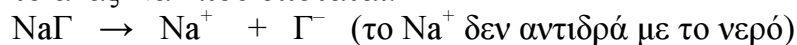
Με βάση τα παραπάνω το οξύ HA θα έχει στους 25°C $K_a(\text{HA}) < 10^{-5}$, οπότε στους 25°C $K_a(\text{HA}) < K_a(\text{HB})$. Προκύπτει λοιπόν, ότι:

Ισχυρότερο οξύ είναι το HB αφού έχει μεγαλύτερη K_a στην ίδια θερμοκρασία.

B.2 β i) Σωστή είναι η καμπύλη (γ)

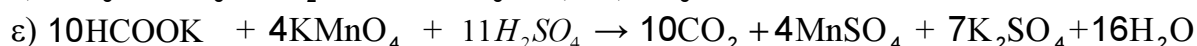
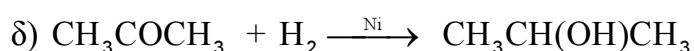
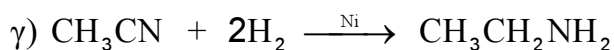
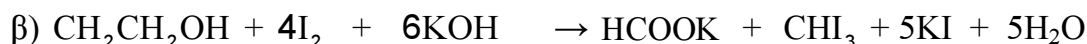
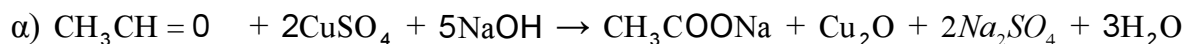


Στο ισοδύναμο σημείο που έχουμε πλήρη εξουδετέρωση, έχουμε μόνο το άλας NaF που δίσταται:



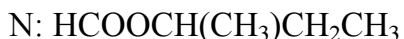
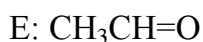
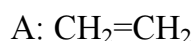
Άρα στο ισοδύναμο σημείο το pH είναι βασικό $\text{pH} > 7$ στους 25°C , πράγμα που φαίνεται στην καμπύλη (γ).

B.3

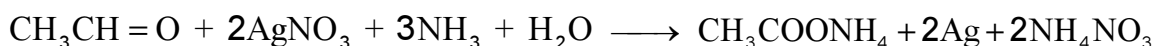


ΘΕΜΑ Γ

Γ.1



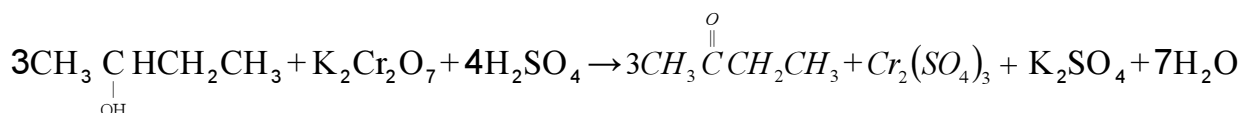
Γ.2 Παίρνουμε ένα δείγμα από την άγνωστη ένωση και αν αντιδράσει με αντιδραστήριο Tollen's θα δούμε να σχηματίζεται κάτοπτρο αργύρου (Ag). Τότε η ένωση είναι η $\text{CH}_3\text{CH}=\text{O}$ (ένωση E)



Αν δεν είναι η $\text{CH}_3\text{CH}=\text{O}$, παίρνουμε δεύτερο δείγμα από την άγνωστη ένωση και αν αντιδράσει με το όξινο διάλυμα $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ θα δούμε μετατροπή του πορτοκαλί χρώματος του διαλύματος σε πράσινο, δηλαδή η ένωση οξειδώθηκε χωρίς να είναι η E.

Άρα είναι η $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{CH}_3$ (ένωση K) που αντιδρά με $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}_2\text{SO}_4$ και όχι με Tollen's.

Η χημική εξίσωση της αντίδρασης, είναι η εξής:



Αν στις δύο παραπάνω διεργασίες δεν παρατηρήσουμε ένα από τα οπτικά αποτελέσματα που περιγράψαμε, τότε η ένωση θα είναι η κετόνη $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$ (βουτανόνη) η οποία δεν ανάγει το Tollen's και δεν οξειδώνεται από το $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7/\text{H}_2\text{SO}_4$.

(οξειδώνεται μόνο σε δραστικές συνθήκες με διάσπαση του μορίου της)

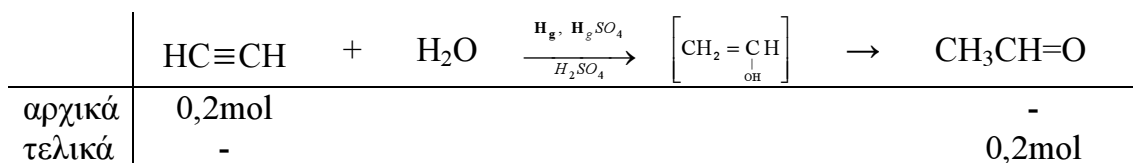
Γ.3 Έστω ότι το μίγμα περιέχει α mol C_2H_2 και α mol C_3H_4 αφού είναι ισομοριακό.

$$\text{Mr}(\text{C}_2\text{H}_2) = 2 \cdot 12 + 2 = 26 \quad \text{Mr}(\text{C}_3\text{H}_4) = 3 \cdot 12 + 4 = 40$$

$$m_{\text{μικτ.}} = m_1 + m_2 = n_1\text{Mr}_1 + n_2\text{Mr}_2 \Rightarrow 13,2 = 26\alpha + 40\alpha \Rightarrow 66\alpha = 13,2$$

$$\Rightarrow \alpha = \frac{13,2}{66} \Rightarrow \alpha = 0,2\text{mol}$$

Οι αντιδράσεις που πραγματοποιούνται είναι οι εξής:



	$\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{H}_g, \text{H}_g\text{SO}_4} \left[\text{CH}_2 = \underset{\text{OH}}{\text{C}} - \text{CH}_3 \right] \rightarrow \text{CH}_3\text{COCH}_3$
αρχικά	0,2mol
τελικά	-
	0,2mol

Στη συνέχεια το μίγμα των καρβονυλικών ενώσεων που παράγεται, προστίθεται στο αιθερικό διάλυμα του αντιδραστήριου Grignard $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgI}$.

$$\text{Mr}(\text{C}_2\text{H}_5\text{MgI}) = 2 \cdot 12 + 5 + 24 + 127 = 180$$

$$\text{Τα mol του Grignard είναι: } n = \frac{m}{\text{Mr}} = \frac{90}{180} \Rightarrow n = 0,5\text{mol}$$

Οι αντιδράσεις του Grignard με το μίγμα των καρβονυλικών είναι:

	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{O} + \text{C}_2\text{H}_5\text{MgI} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}(\text{OMgI})\text{CH}_2\text{CH}_3$
αντιδρούν	0,2mol
παράγονται	-
	0,2mol
	$\text{CH}_3\text{COCH}_3 + \text{C}_2\text{H}_5\text{MgI} \rightarrow \text{CH}_3 \underset{\text{CH}_3}{\text{C}}(\text{OMgI})\text{CH}_2\text{CH}_3$
αντιδρούν	0,2mol
παράγονται	-
	0,2mol

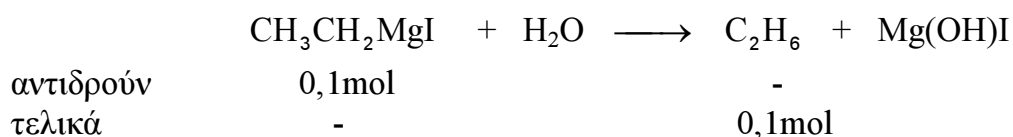
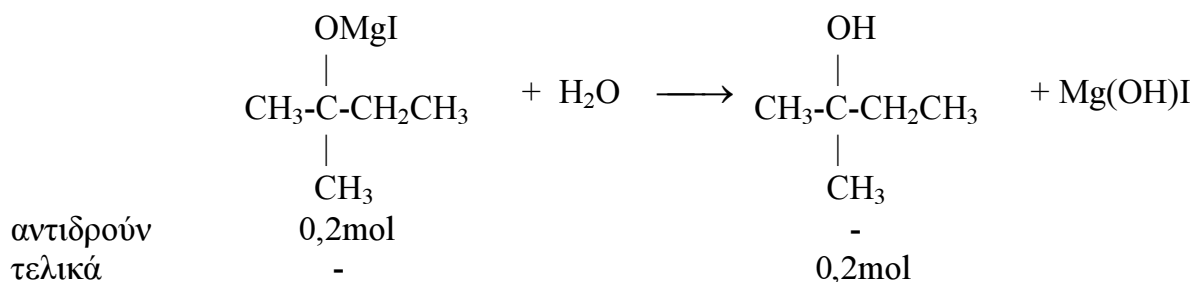
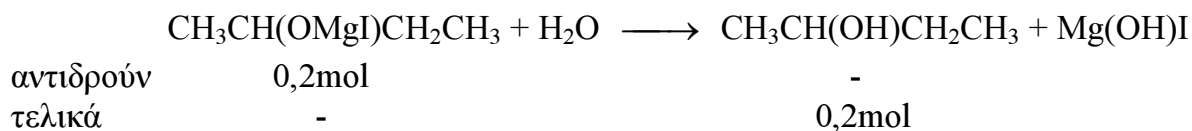
Παρατηρούμε ότι η ποσότητα του $\text{C}_2\text{H}_5\text{MgI}$ που αντέδρασε με το μίγμα των καρβονυλικών είναι 0,4 mol.

Επειδή η αρχική ποσότητα του $\text{C}_2\text{H}_5\text{MgI}$ ήταν 0,5mol, περίσσεψαν 0,1mol.

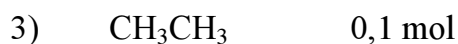
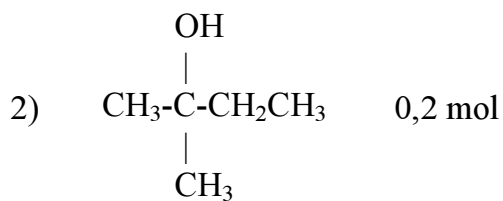
Δηλαδή στο δοχείο υπάρχουν:

0,2mol	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OMgI})\text{CH}_2\text{CH}_3$
0,2mol	$\text{CH}_3 \underset{\text{CH}_3}{\text{C}}(\text{OMgI})\text{CH}_2\text{CH}_3$
0,1mol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgI}$

Όταν στη συνέχεια προσθέσουμε περίσσεια νερού θα αντιδράσουν και οι τρεις παραπάνω ενώσεις με το νερό, ως εξής:



Τελικά οι οργανικές ενώσεις που προκύπτουν και οι ποσότητές τους σε mol, είναι:



ΘΕΜΑ Δ
Δ.1 α Διάλυμα Υ1

mol/ L	HCOOH + H ₂ O ⇌ HCOO ⁻ + H ₃ O ⁺		
αρχικά	c ₁		
μεταβολές	-x	+x	+x
ισορροπία	c ₁ - x	x	x

$$K_a(\text{HCOOH}) = \frac{[\text{HCOO}^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HCOOH}]} = K_a = \frac{x^2}{c_1 - x} \approx \frac{x^2}{c_1} \Rightarrow x = \sqrt{K_a \cdot c_1} = \sqrt{10^{-4} \cdot 1} \Rightarrow$$

$$x = 10^{-2}$$

$$\alpha_1 = \frac{n_{\text{ιοντ}}(\text{HCOOH})}{n_{\text{αρχ}}(\text{HCOOH})} \Rightarrow \alpha_1 = \frac{x}{c_1} = \frac{10^{-2}}{1} \Rightarrow \boxed{\alpha_1 = 10^{-2}}$$

Διάλυμα Υ4

Γίνεται ανάμιξη διαλυμάτων του ίδιου διαλύτη και διαφορετικών διαλυμένων ουσιών, που δεν αντιδρούν μεταξύ τους.

Γίνεται αραιώση λοιπόν για κάθε διάλυμα.

Προκύπτει ρυθμιστικό διάλυμα HCOOH/HCOO⁻

$$\frac{V_1}{V_2} = \frac{4}{1} \Rightarrow V_1 = 4V_2 \text{ οπότε } \frac{V_1}{V_1 + V_2} = \frac{4}{5} \text{ και } \frac{V_2}{V_1 + V_2} = \frac{1}{5}$$

$$\text{για το HCOOH: } n_{1(\text{τελ})} = n_{1(\text{αρχ})} \Rightarrow C_{\alpha\xi}(V_1 + V_2) = c_1 \cdot V_1 \Rightarrow C_{\alpha\xi} = \frac{c_1 V_1}{V_1 + V_2} \Rightarrow$$

$$C_{\alpha\xi} = 1 \cdot \frac{4}{5} \Rightarrow \boxed{C_{\alpha\xi} = 0,8\text{M}}$$

$$\text{για το HCOONa: } n_{2(\text{τελ})} = n_{2(\text{αρχ})} \Rightarrow C_{\beta}(V_1 + V_2) = c_2 \cdot V_2 \Rightarrow C_{\beta} = \frac{c_2 V_2}{V_1 + V_2} \Rightarrow$$

$$= 0,5 \cdot \frac{1}{5} \Rightarrow \boxed{C_{\beta} = 0,1\text{M}}$$

mol/L	HCOONa → HCOO ⁻ + Na ⁺	
Διάσταση	0,1	0,1

mol/ L	HCOOH + H ₂ O ⇌ HCOO ⁻ + H ₃ O ⁺		
αρχικά	0,8	0,1	
μεταβολές	-ψ	+ψ	+ψ
ισορροπία	0,8 - ψ	0,1 + ψ	ψ

Αφού δίνεται ότι ισχύουν οι προσεγγίσεις, έχουμε:

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = K_a \frac{C_{\alpha\xi}}{C_{\beta}} = 10^{-4} \frac{0,8}{0,1} \Rightarrow [\text{H}_3\text{O}^+] = 8 \cdot 10^{-4} \text{ M} \quad \text{Άρα: } \psi = 8 \cdot 10^{-4} \text{ M}$$

$$\alpha_2 = \frac{n_{\text{ιοντ}}(\text{HCOOH})}{n_{\text{αρχ}}(\text{HCOOH})} = \frac{\psi}{C_{\alpha\xi}} = \frac{8 \cdot 10^{-4}}{0,8} \Rightarrow \boxed{\alpha_2 = 10^{-3}}$$

Η μεταβολή του βαθμού ιοντισμού του HCOOH είναι:

$$\Delta\alpha = \alpha_{\text{τελ}} - \alpha_{\text{αρχ}} = \alpha_2 - \alpha_1 = 10^{-3} - 10^{-2} = 10^{-1} \cdot 10^{-2} - 10^{-2} = 10^{-2} (0,1 - 1) = -0,9 \cdot 10^{-2} \Rightarrow \Rightarrow \Delta\alpha = -9 \cdot 10^{-3}$$

$$\% \text{ μεταβολή} = \frac{\Delta\alpha}{\alpha_1} \cdot 100 = -\frac{9 \cdot 10^{-3}}{10^{-2}} \cdot 100 = -90$$

Οπότε η % μεταβολή είναι -90%, δηλαδή ελάττωση 90%

Δ.1 β Με την αραιώση του ρυθμιστικού διαλύματος Y4 ελαττώνονται οι συγκεντρώσεις των συστατικών του:

$$\text{HCOOH} : C'_{\alpha\xi} \cdot V_{\tau} = C_{\alpha\xi} \cdot V_{\text{αρχ}} \Rightarrow C'_{\alpha\xi} = \frac{C_{\alpha\xi} \cdot V_{\text{αρχ}}}{V_{\text{τελ}}}$$

$$\text{HCOONa} : C'_{\beta} \cdot V_{\tau} = C_{\beta} \cdot V_{\text{αρχ}} \Rightarrow C'_{\beta} = \frac{C_{\beta} \cdot V_{\text{αρχ}}}{V_{\text{τελ}}}$$

Με την προϋπόθεση να ισχύουν οι προσεγγίσεις, δηλαδή για αραιώση σε κάποια όρια, για τη $[\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{αραιωμ}}$ στο αραιωμένο διάλυμα έχουμε:

$$[\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{αραιωμ}} = K_a \frac{C'_{\alpha\xi}}{C'_{\beta}} = K_a \frac{C_{\alpha\xi} \frac{V_{\text{αρχ}}}{V_{\text{τελ}}}}{C_{\beta} \frac{V_{\text{αρχ}}}{V_{\text{τελ}}}} = K_a \frac{C_{\alpha\xi}}{C_{\beta}} = [\text{H}_3\text{O}^+]_{\text{αρχικό}}$$

Άρα για αραιώση σε όρια που ισχύουν οι προσεγγίσεις, το pH του ρυθμιστικού διαλύματος Y4 πρακτικά δε μεταβάλλεται.

Το συγκεκριμένο ρυθμιστικό διάλυμα είναι όξινο, αφού έχει $\text{pH} < 7$ στους 25 °C:

$$\text{pH} = \text{PK}_a + \log \frac{C_{\beta}}{C_{\alpha\xi}} = 4 + \log \frac{1}{8} < 7$$

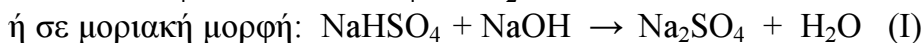
Με τη συνεχή αραιώση του όξινου διαλύματος Y4 πάνω από τα όρια που ισχύουν οι προσεγγίσεις, θα ελαττώνονται όλο και περισσότερο οι συγκεντρώσεις των συστατικών του Y4 .

Το pH του διαλύματος θα αυξάνει και για πολύ μεγάλη αραιώση τείνει στη τιμή του ουδέτερου pH ($\text{pH} = 7$ στους 25 °C).

Δ2. Τα mol του NaHSO₄ είναι: $n_{NaHSO_4} = C_3 \cdot V_3 = 2 \cdot 3 = 6 \text{ mol}$

Τα mol του NaOH είναι: $n_{NaOH} = C_4 \cdot V_4 = 2 \cdot C_4 \text{ mol} = n$

Γίνεται αντίδραση μεταφοράς πρωτονίου (H⁺) από το οξύ HSO₄⁻ στη βάση



Το διάλυμα που προκύπτει (Υ5) έχει pH=2

Θα κάνουμε διερεύνηση:

i) Αν τα αντιδρώντα βρίσκονται σε στοιχειομετρική αναλογία, δηλαδή $n = 6$, τότε τελικά όπως προκύπτει από τη χημική εξίσωση (I), θα υπήρχε διάλυμα Na₂SO₄, όπου: $Na_2SO_4 \rightarrow 2Na^+ + SO_4^{2-}$

Τα ιόντα Na⁺ δεν αντιδρούν με το νερό, ενώ τα ιόντα SO₄²⁻ αντιδρούν ως εξής: $SO_4^{2-} + H_2O \rightleftharpoons HSO_4^- + OH^-$

Δηλαδή θα προέκυπτε βασικό διάλυμα pH > 7, απορρίπτεται.

ii) Αν το NaOH βρισκόταν σε περίσσεια, $n > 6$, τότε θα είχαμε τελικά ίδια ποσότητα Na₂SO₄ με την προηγούμενη περίπτωση και επιπλέον ισχυρή βάση. Άρα ακόμη μεγαλύτερο pH, οπότε απορρίπτεται.

iii) Για να έχουμε τελικά pH = 2 περισεύει το NaHSO₄ ($n < 6$)

mol	NaHSO ₄	+ NaOH	→ Na ₂ SO ₄	+ H ₂ O
αρχικά	6	n	-	
αντιδρούν	n	n	-	
παράγονται	-	-	n	
τελικά	6 - n	0	n	

Προκύπτει ρυθμιστικό διάλυμα HSO₄⁻ / SO₄²⁻.

Για το HSO₄⁻ έχουμε: $C_{\alpha\xi} = \frac{6-n}{V_T} = \frac{6-n \text{ mol}}{5 \text{ L}}$

Για το SO₄²⁻ έχουμε: $C_{\beta} = \frac{n}{V_T} = \frac{n \text{ mol}}{5 \text{ L}}$

mol/L	NaHSO ₄	→ Na ⁺	+ HSO ₄ ⁻
Διάσταση		C _{αξ}	C _{αξ}

mol/L	Na ₂ SO ₄	→ 2Na ⁺	+ SO ₄ ²⁻
Διάσταση		2C _β	C _β

Το Na⁺ δεν αντιδρά με το νερό.

mol/L	HSO ₄ ⁻	+	H ₂ O	⇌	SO ₄ ²⁻	+	H ₃ O ⁺
αρχικά	C _{οξ}				C _β		
μεταβολές	-φ				+φ		+φ
ισορροπία	C _{οξ} - φ				C _β + φ		φ

$$\text{pH}=2 \Leftrightarrow [\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-2} \text{M} \text{ και προκύπτει } \phi = 10^{-2}$$

$$K_a(\text{HSO}_4^-) = \frac{[\text{SO}_4^{2-}][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HSO}_4^-]} = \frac{(C_\beta + \phi) \phi}{C_{\text{οξ}} - \phi} \simeq \frac{C_\beta \cdot \phi}{C_{\text{οξ}}} \Rightarrow \frac{C_\beta}{C_{\text{οξ}}} = \frac{K_a}{\phi} \Rightarrow \frac{C_\beta}{C_{\text{οξ}}} = \frac{5 \cdot 10^{-3}}{10^{-2}} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \frac{C_\beta}{C_{\text{οξ}}} = 0,5 \Rightarrow C_{\text{οξ}} = 2C_\beta \Rightarrow \frac{6-n}{5} = \frac{2 \cdot n}{5} \Rightarrow 6-n = 2n \Rightarrow 6 = 3n \Rightarrow n = 2 \text{mol}$$

Για τη συγκέντρωση του NaOH θα έχουμε:

$$C_4 = \frac{n}{V_4} = \frac{2 \text{ mol}}{2 \text{ L}} = 1 \text{M} \quad \text{Άρα: } \boxed{C_4 = 1 \text{M}}$$

- Δ3 α.** Το διάλυμα Υ6 περιέχει HCOOH με C₁ = 1M και pH=1.
 Η [H₃O⁺] του διαλύματος είναι 0,1M λόγω της ρύθμισης που έγινε.
 pH=1 ⇒ [H₃O⁺] = 10⁻¹M

mol/ L	HCOOH	+	H ₂ O	⇌	HCOO ⁻	+	H ₃ O ⁺
ισορροπία	1 - ω				ω		0,1 (ρύθμιση)

$$K_a(\text{HCOOH}) = \frac{[\text{HCOO}^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HCOOH}]} = K_a = \frac{0,1 \cdot \omega}{1 - \omega} \simeq \frac{0,1 \cdot \omega}{1} = 0,1 \cdot \omega \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \omega = \frac{K_a}{0,1} = \frac{10^{-4}}{0,1} = 10^{-3}$$

$$\alpha = \frac{n_{\text{ιοντ}}(\text{HCOOH})}{n_{\text{αρχ}}(\text{HCOOH})} = \frac{\omega}{1} = \frac{10^{-3}}{1} \quad \text{Άρα: } \boxed{\alpha = 10^{-3}}$$

β. Το διάλυμα Υ7 που προκύπτει μετά την προσθήκη της ΜΟΗ, έχει

$$[\text{OH}^-] = 4 \cdot 10^{-10} \text{ M} \text{ άρα } [\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{K_w}{[\text{OH}^-]} = \frac{10^{-14}}{4 \cdot 10^{-10}} = 2,5 \cdot 10^{-5} \text{ M.}$$

Έστω ότι στο διάλυμα Υ7 έχουμε τελικά:

$$[\text{HCOOH}] = \beta \text{ mol/L} \text{ και } [\text{HCOO}^-] = \gamma \text{ mol/L}$$

Οι παραπάνω συγκεντρώσεις έχουν προκύψει τελικά, μετά από τις όποιες αντιδράσεις έχουν συμβεί.

Εκτός των άλλων, στο διάλυμα Υ7 έχουμε και την ισορροπία:

mol/L	$\text{HCOOH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCOO}^- + \text{H}_3\text{O}^+$			
ισορροπία	β		γ	δ

Είναι $\delta = [\text{H}_3\text{O}^+] = 2,5 \cdot 10^{-5} \text{ M}$.

Τα ανιόντα HCOO^- έχουν προκύψει από την αρχική ποσότητα του HCOOH :

(mol HCOOH τελικά) + (mol HCOO^- τελικά) = (mol HCOOH αρχικά)

και επειδή ο όγκος δεν έχει μεταβληθεί, θα έχουμε:

$$[\text{HCOOH}] \text{ τελικά} + [\text{HCOO}^-] \text{ τελικά} = [\text{HCOOH}] \text{ αρχικά}$$

Με $[\text{HCOOH}] \text{ αρχικά} = 1 \text{ M}$, ισχύει: $\beta + \gamma = 1$ (1)

$$K_a(\text{HCOOH}) = \frac{[\text{HCOO}^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HCOOH}]} \Rightarrow 10^{-4} = \frac{\gamma \cdot 2,5 \cdot 10^{-5}}{\beta} \Rightarrow \gamma = \frac{10^{-4} \beta}{2,5 \cdot 10^{-5}} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \gamma = 4\beta \quad (2)$$

Από τις σχέσεις (1) και (2) προκύπτει ότι: $5\beta = 1 \Rightarrow \beta = 0,2$ και $\gamma = 0,8$.

Άρα στο διάλυμα Υ7, θα είναι: $[\text{HCOO}^-] = 0,8 \text{ mol/L}$