

**Θέματα Χημείας
Θετικής Κατεύθυνσης
Γ' Λυκείου 2000**

Ζήτημα 1ο

Στις ερωτήσεις 1.1 έως 1.3, να γράψετε στο τετράδιο σας τον αριθμό της ερώτησης και δίπλα το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή απάντηση.

1. Να βρείτε ποια από τα ακόλουθα σύνολα δεσμών αντιστοιχεί στο μόριο
 $\text{CH}_3 - \text{C}\equiv\text{C} - \text{CH}_3$

- α) 3σ, 1π
- β) 8σ, 1π
- γ) 9σ, 2π
- δ) 3σ, 2π

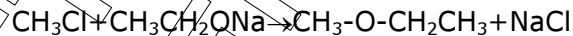
(Μονάδες 5)

2. Ένα υδατικό διάλυμα είναι βασικό στους 25°C, όταν:

- α) $[\text{OH}^-] > [\text{H}_3\text{O}^+]$
- β) $[\text{OH}^-] < [\text{H}_3\text{O}^+]$
- γ) $\text{pH} < 7$
- δ) $\text{pOH} > 7$

(Μονάδες 5)

3. Η αντίδραση:



χαρακτηρίζεται ως:

- α) Αντίδραση αποικοδόμησης.
- β) Αντίδραση πυρηνόφιλης υποκατάστασης.
- γ) Αντίδραση ηλεκτρονιόφιλης προσθήκης.
- δ) Αντίδραση πυρηνόφιλης προσθήκης.

(Μονάδες 5)

4. Να μεταφέρετε στο τετράδιο σας τις παρακάτω προτάσεις, συμπληρώνοντας τα κενά με τις κατάλληλες λέξεις:

- α) Η διαδικασία σχηματισμού ιόντων κατά τη διάλυση μοριακών ενώσεων στο H_2O , ονομάζεται
- β) Ουσίες, όπως το H_2O , που μπορούν να δρουν είτε ως οξέα είτε ως βάσεις, ονομάζονται

(Μονάδες 5)

5. Να μεταφέρετε στο τετράδιο σας τον παρακάτω πίνακα συμπληρωμένο κατάλληλα:

	α	β	γ	δ	ε
Συζυγές οξύ		HCOOH	NH ₄ ⁺		H ₂ O
Συζυγής βάση	ClO ⁻			H ₂ O	

(Μονάδες 5)

Απάντηση:

1.γ.

Στον τριπλό δεσμό υπάρχουν 2π και 1σ δεσμοί. Όλοι οι άλλοι είναι σ δεσμοί. Έτσι στο μόριο υπάρχουν 2π και 9σ δεσμοί.

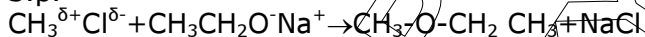
2.α.

Αν [OH⁻] = [H₃O⁺]: ουδέτερο διάλυμα.

Αν [OH⁻] > [H₃O⁺]: βασικό διάλυμα

Αν [OH⁻] < [H₃O⁺]: όξινο διάλυμα.

3.β.



Το ιόν CH₃CH₂O⁻ είναι πυρηνόφιλο.

4. α. ιοντισμός, β. αμφιπρωτικές.

5. Σε κάθε ζεύγος συζυγές οξύ – συζυγής βάση, η διαφορά τους είναι κατά ένα πρωτόνιο (H⁺). Έτσι συμπληρώνουμε τον παρακάτω πίνακα:

	α	β	γ	δ	ε
Συζυγές οξύ	HClO	HCOOH	NH ₄ ⁺	H ₃ O	H ₂ O
Συζυγής βάση	ClO ⁻	HCOO ⁻	NH ₃	H ₂ O	OH ⁻

Ζήτημα 2ο

1. Δίνονται τα στοιχεία H, O, Cl που έχουν ατομικούς αριθμούς 1, 8, 17, αντίστοιχα.

2.

α. Να γράψετε τις ηλεκτρονιακές δομές (στιβάδες, υποστιβάδες) των παραπάνω στοιχείων στη θεμελιώδη κατάσταση και να αναφέρετε ονομαστικά τις αρχές και τον κανόνα της ηλεκτρονιακής δόμησης.

(Μονάδες 6)

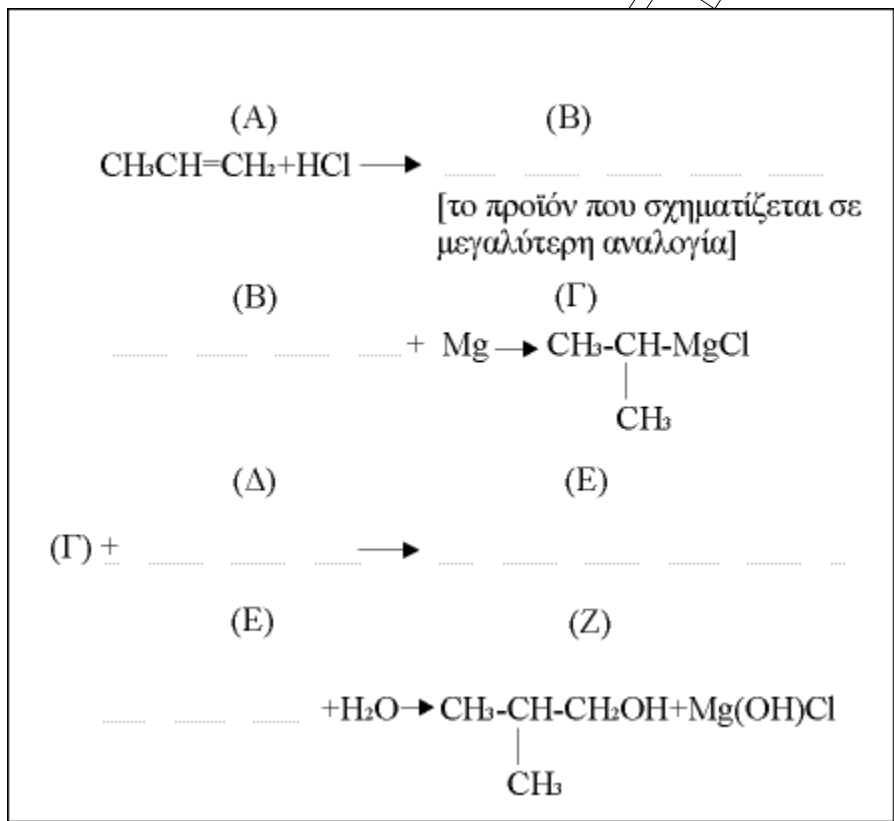
β. Να γράψετε τον ηλεκτρονιακό τύπο κατά Lewis του χλωριώδους οξέος (HClO₂)

(Μονάδες 5)

3. Υδατικό διάλυμα μεθανικού οξέος (HCOOH) αραιώνεται με νερό σε σταθερή θερμοκρασία. Πώς μεταβάλλεται ο βαθμός ιοντισμού του HCOOH με την αραιώση; Να δικαιολογήσετε την απάντησή σας (θεωρείται ότι ισχύουν οι προσεγγιστικοί τύποι).

(Μονάδες 5)

4. Να μεταφέρετε στο τετράδιό σας σωστά συμπληρωμένες τις παρακάτω χημικές εξισώσεις:



(Μονάδες 9)

Απάντηση:

1.α:

$1\text{H} : 1s^1$

$8\text{O} : 1s^2, 2s^2, 2p^4$

$17\text{Cl} : 1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^5$

Οι παραπάνω ηλεκτρονιακές δομές πραγματοποιούνται με βάση τα εξής:

- 1) Αρχή ελάχιστης ενέργειας.
- 2) Απαγορευτική αρχή του Pauli.
- 3) Κανόνας του Hund.

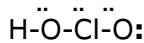
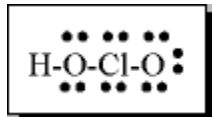
β.

1) Συνολικά e σθένους $1+7+2\cdot 6=20$ e.

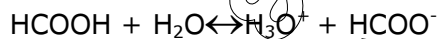
2) H-O-Cl-O : δεσμικά e = 6e.

Κατανέμονται στα άτομα O και Cl, ώστε να αποκτήσουν συμπληρωμένη εξωτερική στοιβάδα με 8e:

3) Μη δεσμικά e = $20 - 6 = 14$ e



2. Ο ιοντισμός του HCOOH γράφεται:



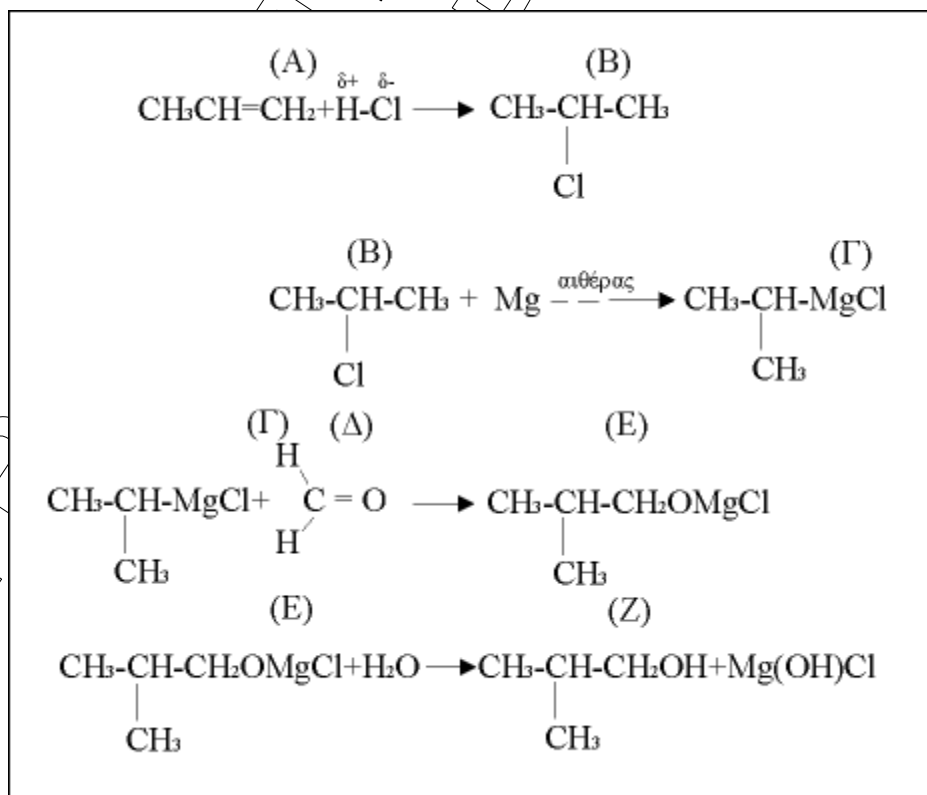
Σύμφωνα με τον τύπο αραίωσης του Ostwald: $K_a = \alpha^2 C$, όπου:

K_a : η σταθερά ιοντισμού του οξέος που δεν μεταβάλλεται κατά την αραίωση του διαλύματος,

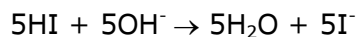
α : ο βαθμός ιοντισμού του οξέος,

C : η συγκέντρωση του διαλύματος (mol/lit), συμπεραίνουμε ότι κατά την αραίωση του διαλύματος η συγκέντρωση C ελαττώνεται, οπότε ο βαθμός ιοντισμού α μεγαλώνει, ώστε το $\alpha^2 C$ να διατηρείται σταθερό.

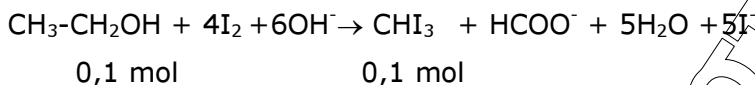
3.



Επειδή το περιβάλλον είναι αλκαλικό:



Συνολικά:



Το κίτρινο ίζημα CHI_3 είναι 0,1 mol

$$n = \frac{m}{\text{MB}} \Rightarrow m = n \cdot \text{MB} \Rightarrow m = 0,1 \cdot 394 = 39,4 \text{ gr}$$

Ζήτημα 4ο

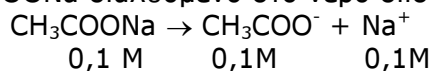
Υδατικό διάλυμα αιθανικού νατρίου (CH_3COONa) 0,1 M όγκου 2 L (διάλυμα Δ_1) έχει $\text{pH} = 9$.

- a. Να υπολογίσετε τη σταθερά ιοντισμού K_a του αιθανικού οξέος (Μονάδες 8)
- b. Στο 1 L από το διάλυμα Δ_1 προστίθενται 99 L νερού, οπότε προκύπτει το διάλυμα Δ_2 . Να υπολογίσετε το pH του διαλύματος Δ_2 . (Μονάδες 8)
- c. Στο υπόλοιπο 1 L από το διάλυμα Δ_1 διαλύονται 0,05 mol υδροχλωρίου (HCl), χωρίς να μεταβληθεί ο όγκος του διαλύματος, οπότε προκύπτει το διάλυμα Δ_3 . Να υπολογίσετε το pH του διαλύματος Δ_3 . (Μονάδες 9)

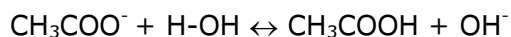
Όλα τα παραπάνω διαλύματα βρίσκονται σε θερμοκρασία 25°C .
Δίνεται: $K_w = 10^{-14}$.

Απάντηση:

- a. Το άλας CH_3COONa διαλυόμενο στο νερό διίσταται πλήρως :



Το ανιόν CH_3COO^- ιοντίζεται αντιδρώντας με το H_2O ως εξής:



Ιοντίζονται:	xM		
Παράγονται:	-	xM	xM
Ιοντική Ισορροπία:	(0,1 - x) M		xM

$$K_b = \frac{x \cdot x}{0,1 - x} \quad (1)$$

Θεωρούμε: $0,1 - x \approx 0,1$

Επίσης: $pH = 9 \Rightarrow pOH = 14 - 9 = 5$, οπότε:

$$[OH^-] = x = 10^{-5} \text{ M}$$

$$(1) \Rightarrow K_b = 10^{-9}$$

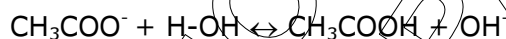
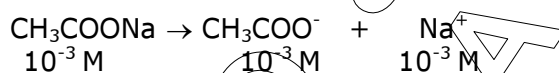
Για κάθε συζυγές ζεύγος οξέος - βάσης ισχύει ότι: $K_a \cdot K_b = K_w$

Έτσι:

$$K_a = 10^{-14}/10^{-9} = 10^{-5}$$

b. Γίνεται αραιώση του αρχικού διαλύματος, οπότε ισχύει:

$$C_1 \cdot V_1 = C_2 \cdot V_2 \Rightarrow 0,1 \cdot 1 = C_2 \cdot 100 \Rightarrow C_2 = 10^{-3} \text{ M}$$



Αρχικά:	10^{-3} M	-	-	
Ιοντίζονται:	$y \text{ M}$	-	-	
Παράγονται:	-	$y \text{ M}$	$y \text{ M}$	

Ιοντική Ισορροπία: $(10^{-3} - y) \text{ M}$ $y \text{ M}$ $y \text{ M}$

$$K_b = y \cdot y / (10^{-3} - y) \Rightarrow 10^{-9} = y^2 / 10^{-3} \Rightarrow y^2 = 10^{-12} \Rightarrow y = 10^{-6} \text{ M}$$

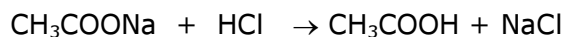
Άρα:

$$\begin{aligned} [OH^-] &= 10^{-6} \text{ M}, \quad pOH = -\log 10^{-6} = 6 \\ \Rightarrow pH &= 14 - 6 \Rightarrow pH = 8. \end{aligned}$$

c. Στο υπόλοιπο 1 lit διαλύματος CH_3COONa 0,1 M περιέχονται

$$n = C \cdot V = 0,1 \cdot 1 = 0,1 \text{ mol } \text{CH}_3\text{COONa}$$

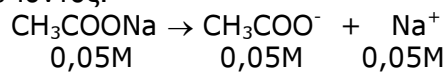
Γίνεται αντίδραση με το HCl ως εξής:



Αρχικά:	0,1 mol	0,5 mol	-	-
Αντιδρούν:	0,5 mol	0,5 mol	-	-
Παράγονται:	-	-	0,5 mol	0,5 mol
Τελικά:	0,5 mol	-	0,5 mol	0,5 mol

Έχει προκύψει ρυθμιστικό διάλυμα που περιέχει 0,05M CH_3COONa και 0,05mol CH_3COOH .

Έχουμε επίδραση κοινού ιόντος.



	$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{H}_2\text{O} \leftrightarrow \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_3\text{O}^+$		
Αρχικά:	0,05 M	-	-
Ιοντίζονται:	ω M	-	-
Παράγονται:	-	ω M	ω M

Ιοντική Ισορροπία: (0,05 - ω) M (0,05 + ω)M ω M

$$K_a = \frac{(0,05 + \omega)\omega}{0,05 - \omega}$$

Κάνοντας τις προσεγγίσεις έχουμε:

$$10^{-5} = \frac{0,05\omega}{0,05} \Rightarrow \omega = 10^{-5} = [\text{H}_3\text{O}^+]$$

$$\text{pH} = -\log 10^{-5} = 5.$$