

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΣΤΙΣ ΠΑΝΕΛΛΑΔΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ  
Γ΄ ΤΑΞΗΣ ΗΜΕΡΗΣΙΟΥ ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ  
ΔΕΥΤΕΡΑ 30 ΜΑΪΟΥ 2016 – ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ:  
ΧΗΜΕΙΑ ΠΡΟΣΑΝΑΤΟΛΙΣΜΟΥ (ΝΕΟ ΣΥΣΤΗΜΑ)

ΘΕΜΑ Α

A1. γ

A2. δ

A3. γ

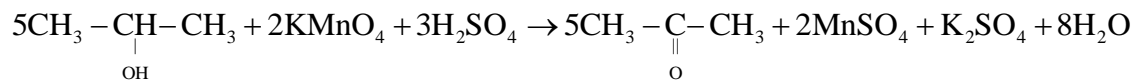
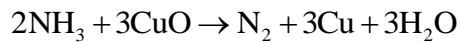
A4. α

A5.

- α. Σωστό
- β. Λάθος
- γ. Λάθος
- δ. Λάθος
- ε. Σωστό

**ΘΕΜΑ Β**

**B1.**



**B2.**

**α.** Αν η θερμοκρασία αυξηθεί ευνοείται η ενδόθερμη αντίδραση, οπότε η χημική ισορροπία μετατοπίζεται προς τα αριστερά άρα η ποσότητα  $(\text{NH}_3) \downarrow$  και  $K_c \downarrow$ .

**β.** Όταν αυξηθεί ο όγκος μειώνεται η πίεση οπότε η χημική ισορροπία μετατοπίζεται προς τα περισσότερα mol αερίων δηλαδή προς τα αριστερά οπότε η ποσότητα  $(\text{NH}_3) \downarrow$ . Η  $K_c$  παραμένει σταθερή γιατί εξαρτάται μόνο από τη θερμοκρασία που προς παραμένει σταθερή.

**B3.**

**α.** Το διάλυμα θα αποκτήσει κόκκινο χρώμα. Το διάλυμα του HCl είναι όξινο και  $\text{pH} = -\log[\text{H}_3\text{O}^+] = -\log 10^{-1} = 1$  άρα  $\text{pH} < \text{p}K_a - 1 = 4$ , γι'αυτό επικρατεί η όξινη μορφή του δείκτη.

**β.** Ο δείκτης θα αλλάξει χρώμα στην περιοχή  $\text{p}K_a - 1$  ως  $\text{p}K_a + 1$  δηλαδή από 4 ως 6.

Για τον δείκτη ΗΔ ισχύει:

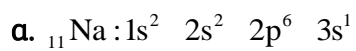
$$K_{\alpha_{\text{H}\Delta}} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\Delta^-]}{[\text{H}\Delta]} \Rightarrow \frac{[\Delta^-]}{[\text{H}\Delta]} = \frac{K_{\alpha}}{[\text{H}_3\text{O}^+]} \quad (1)$$

Για να αλλάξει το χρώμα πρέπει:

$$\frac{[\Delta^-]}{[\text{H}\Delta]} > 10 \Rightarrow \frac{K_a^{(1)}}{[\text{H}_3\text{O}^+]} > 10 \Rightarrow -\log K_a + \log [\text{H}_3\text{O}^+] < \log 0 \Rightarrow$$

$\text{p}K_a - \text{pH} < 1 \Rightarrow \text{pH} > \text{p}K_a + 1 \Rightarrow \text{pH} > 6$  επικρατεί η βασική μορφή δηλαδή το κίτρινο χρώμα.

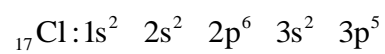
**B4.**



S τομέα

3<sup>η</sup> περίοδο

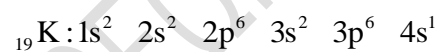
I<sub>A</sub> ή 1<sup>η</sup> ομάδα Περιοδικού Πίνακα



p τομέα

3<sup>η</sup> περίοδο

VII<sub>A</sub> ή 17<sup>η</sup> ομάδα Περιοδικού Πίνακα



S τομέα

4<sup>η</sup> περίοδο

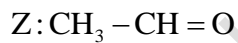
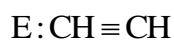
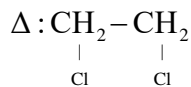
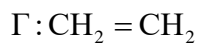
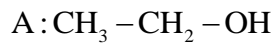
I<sub>A</sub> ή 1<sup>η</sup> ομάδα Περιοδικού Πίνακα

β.  $r_{\text{Cl}} < r_{\text{Na}} < r_{\text{K}}$

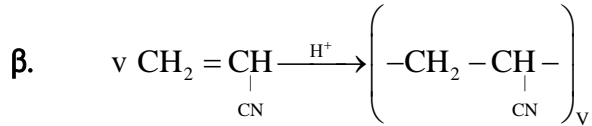
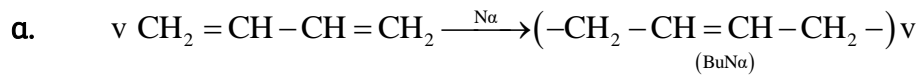
Κατά μήκος μιας περιόδου η ατομική ακτίνα αυξάνεται από δεξιά προς τα αριστερά γιατί προς τα δεξιά αυξάνεται ο ατομικός αριθμός δηλαδή το φορτίο πυρήνα  $\Rightarrow$  αυξάνεται η έλξη πυρήνα - e -  $\Rightarrow$  μειώνεται η ακτίνα. Άρα για Na και Cl που βρίσκονται στην ίδια περίοδο  $r_{\text{Cl}} < r_{\text{Na}}$  κατά μήκος μιας ομάδας η ατομική ακτίνα αυξάνεται από πάνω προς τα κάτω γιατί τότε αυξάνεται ο κύριος κβαντικός αριθμός n  $\Rightarrow$  αυξάνεται η απόσταση e - πυρήνα  $\Rightarrow$  αυξάνεται η ατομική ακτίνα  $\Rightarrow r_{\text{Na}} < r_{\text{K}}$ .

**ΘΕΜΑ Γ**

Γ1.



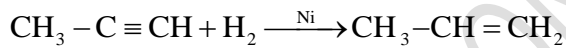
Γ2.



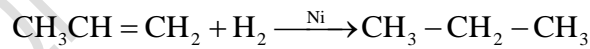
Γ3. Προπίνιο:  $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{CH}$

Υπολογίζω mol:

- Για  $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{CH}$ :  $n = \frac{M}{M_r} = \frac{8}{40} = 0,2 \text{ mol}$
- Για  $\text{H}_2$ :  $n = \frac{V}{V_m} = \frac{6,72}{22,4} = 0,3 \text{ mol}$

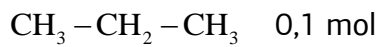


αρχ.	0,2	0,3	
αντ./παρ.	-0,2	-0,2	0,2
τελ.	---	0,1	0,2



αρχ.	0,2	0,1	
αντ./παρ.	-0,1	-0,1	0,1
τελ.	0,1	---	0,1

Συντακτικός τύπος προϊόντων:

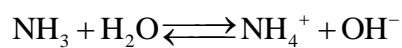


**ΘΕΜΑ Δ**

**Δ1.**

**α.**

Για το διάλυμα  $\Upsilon_1$ :



αρχ.      0,1

ιοντ./παρ    -x                            +x      +x

l.l.          0,1 - x                            +x      +x

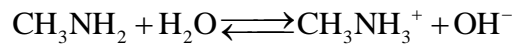
- $\text{pH} = 11 \Rightarrow \text{pOH} = 14 - \text{pH} = 3 \Rightarrow$   
 $-\log[\text{OH}^-] = 3 \Rightarrow [\text{OH}^-] = x = 10^{-3} \text{ M}$

- $\alpha = \frac{x}{c} = \frac{10^{-3}}{10^{-1}} = 10^{-2}$

β.

$$K_{b(NH_3)} = \frac{[NH_4^+][OH^-]}{[NH_3]} = \frac{x^2}{c} = \frac{10^{-6}}{10^{-1}} = 10^{-5}$$

Για το διάλυμα  $Y_2$ :



αρχ.	1		
ιοντ./παρ.	-y	+y	+y
Ι.Ι.	1-y	+y	+y

$$K_b = \frac{[CH_3NH_3^+][OH^-]}{[CH_3NH_2]} = \alpha^2 \cdot c \Rightarrow K_{b(CH_3NH_2)} = (2 \cdot 10^{-2})^2 \cdot 1 = 4 \cdot 10^{-4}$$

γ.

Παρατηρούμε ότι  $K_{b(CH_3NH_2)} > K_{b(NH_3)}$

Άρα ισχυρότερη βάση είναι η  $CH_3NH_2$

Δ2.

Υπολογίζω τα mol των ουσιών:

- για  $\text{NH}_3$ :  $c_1 = \frac{n_1}{V_1} \Rightarrow n_1 = c_1 \cdot V_1 \Rightarrow n_1 = 0,1 \cdot 0,2 \Rightarrow n_1 = 0,02 \text{ mol}$
- για  $\text{HCl}$ :  $c = \frac{n}{V} \Rightarrow n = c \cdot V \Rightarrow n = 0,05 \cdot 0,2 \Rightarrow n = 0,01 \text{ mol}$

Οι ουσίες που αντιδρούν μεταξύ τους:

	$\text{NH}_3$	+	$\text{HCl}$	$\longrightarrow$	$\text{NH}_4\text{Cl}$
αρχ.	-0,02		-0,01		
ιοντ./παρ	-0,01		-0,01		0,01
τελικό	0,01		---		0,01

Τελικό διάλυμα  $Y_3$ :  $\text{NH}_3 - \text{NH}_4\text{Cl}$  που είναι ρυθμιστικό διάλυμα

$$\text{με: } c_{\text{οξ}} = c_{\beta} = \frac{0,01 \text{ mol}}{1\text{L}} = 0,01 \text{ M}$$

Άρα ισχύει:

$$\text{pOH} = \text{pk}_b + \log \frac{c_{\text{οξ}}}{c_{\beta}} \Rightarrow$$

$$\text{pOH} = \text{pk}_b + \log \frac{0,01}{0,01} \Rightarrow \text{pOH} = \text{pk}_b \Rightarrow \text{pOH} = 5$$

Επομένως  $\text{pH} = 14 - \text{pOH} = 9$

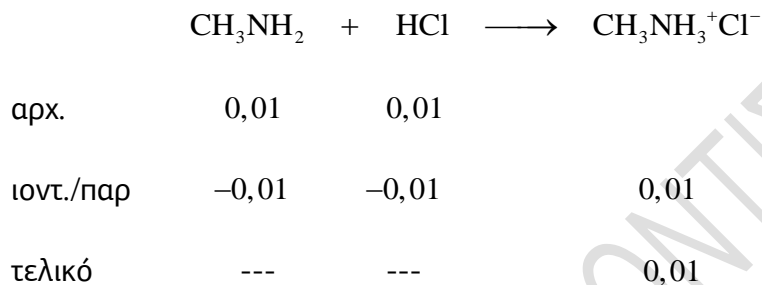


Δ3.

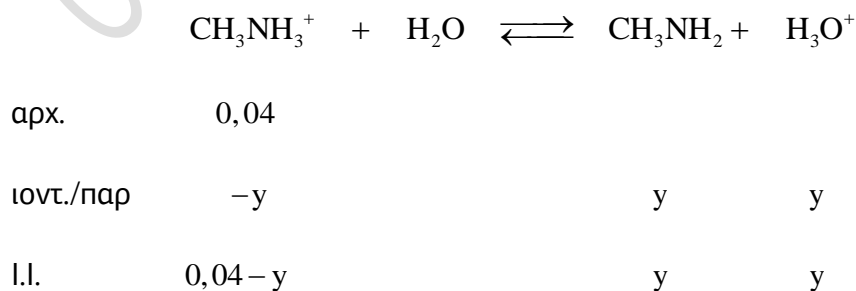
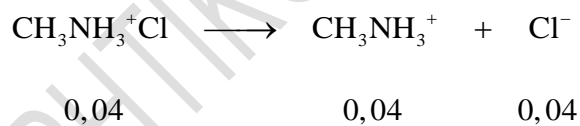
Υπολογίζω τα mol των ουσιών:

- για  $\text{CH}_3\text{NH}_2$ :  $c_2 = \frac{n_2}{V_2} \Rightarrow n_2 = c_2 \cdot V_2 \Rightarrow n_2 = 1 \cdot 10^{-3} \Rightarrow$   
 $n_2 = 10^{-2} \Rightarrow n_2 = 0,01 \text{ mol}$
- για  $\text{HCl}$ :  $n_{\text{HCl}} = 0,01 \text{ mol}$

Πραγματοποιείται η εξουδετέρωση:



Τελικό διάλυμα  $Y_4$ :  $\text{CH}_3\text{NH}_3^+\text{Cl}^-$  με:  $c_4 = \frac{0,01 \text{ mol}}{0,25\text{L}} \Rightarrow c_4 = 0,04 \text{ M}$



$$K_{\alpha} = \frac{k_w}{K_b} = \frac{10^{-14}}{4 \cdot 10^{-4}} = \frac{1}{4} \cdot 10^{-10} \Rightarrow$$

$$K_{\alpha} = \frac{y^2}{0,04} \Rightarrow \frac{1}{4} \cdot 10^{-10} = \frac{y^2}{4 \cdot 10^{-10}} \Rightarrow$$

$$y^2 = 10^{-12} \Rightarrow y = 10^{-6} \text{ M} \Rightarrow$$

$$\text{pH} = -\log[\text{H}_3\text{O}^+] = 6$$

#### Δ4.

Υπολογίζω τα mol των ουσιών:

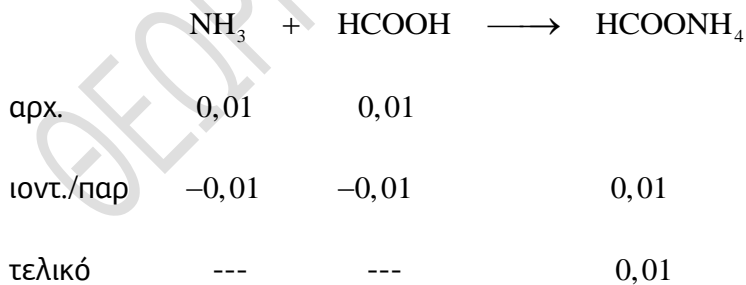
- για  $\text{NH}_3$ :

$$c_1 = \frac{n_1}{V_1} \Rightarrow n_1 = c_1 \cdot V_1 \Rightarrow n_1 = 0,1 \cdot 0,1 \Rightarrow n_1 = 0,01 \text{ mol}$$

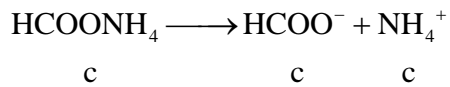
- για  $\text{HCOOH}$ :

$$c = \frac{n}{V} \Rightarrow n = c \cdot V \Rightarrow n = 0,1 \cdot 0,1 \Rightarrow n = 0,01 \text{ mol}$$

Πραγματοποιείται η αντίδραση:

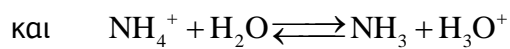
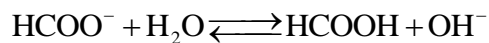


Τελικό διάλυμα  $Y_5$ :  $\text{HCOONH}_4$  με  $c$  mol:



Ιοντίζονται και τα δύο ιόντα, επειδή προέρχονται από ασθενείς ηλεκτρολύτες,

άρα:



$$\frac{k_{\alpha}}{(\text{HCOOH})} > \frac{k_{\beta}}{(\text{NH}_3)} \Rightarrow$$

$$\left. \begin{array}{l} \frac{k_{\beta}}{(\text{HCOO}^-)} < \frac{k_{\alpha}}{(\text{NH}_4^+)} \\ [\text{HCOO}^-] = [\text{NH}_4^+] = c \end{array} \right\} [\text{OH}^-] < [\text{H}_3\text{O}^+]$$

Επομένως το διάλυμα είναι όξινο

Επιμέλεια: Βογιατζόγλου Ανδρέας

Καραδέμπτρος Θεόδωρος

Πατάκη Ζωή