

ΧΗΜΕΙΑ - ΒΙΟΧΗΜΕΙΑ

ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΚΗΣ ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ
(ΚΥΚΛΟΣ ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΑΣ ΚΑΙ ΠΑΡΑΓΩΓΗΣ)

18 ΜΑΪΟΥ 2011

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ Α

A1. $\rightarrow \alpha$

A2. $\rightarrow \gamma$

A3. $\alpha. \rightarrow \Sigma$
 $\beta. \rightarrow \Delta$
 $\gamma. \rightarrow \Delta$

A4. $\alpha. \quad \text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} + \text{CH}_3\text{ONa} \rightarrow \text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3 + \text{NaCl}$

$\beta. \quad \text{CH}_3\text{CH}_2\underset{\text{Cl}}{\underset{|}{\text{CH}}} + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH} + 2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O}$

A5. A $\text{CH}_3\underset{\text{OH}}{\underset{|}{\text{CH}}} - \text{CN}$

B $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

Γ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa}$

ΘΕΜΑ Β

B1. Δ1 $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$

Αρχ.

Ιοντ. / Παρ.

Ισορ.

	C	αC	αC	αC
	C- αC	αC	αC	αC

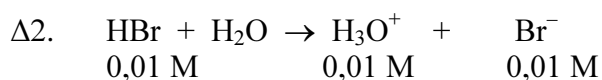
$$K_b = \frac{[\text{NH}_4^+][\text{OH}^-]}{[\text{NH}_3]} \Leftrightarrow K_b = \alpha^2 \cdot C \Leftrightarrow$$

$$\Leftrightarrow C = \frac{K_b}{\alpha^2} = \frac{10^{-5}}{(10^{-2})^2} = 0,1 \text{ M}$$

$$x = \alpha \cdot C = 10^{-2} \cdot 0,1 = 10^{-3} = [\text{OH}^-]$$

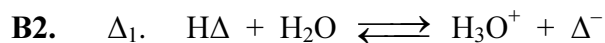
$$\text{POH} = -\log 10^{-3} = 3$$

$$\text{pH} = 14 - 3 = 11.$$



$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-2}$$

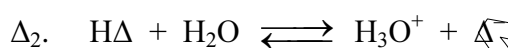
$$\text{pH} = -\log 10^{-2} = 2$$



$$K_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\Delta^-]}{[\text{H}\Delta]} \Leftrightarrow \frac{[\text{H}\Delta]}{[\Delta^-]} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{K_a} \Leftrightarrow$$

$$\frac{[\text{H}\Delta]}{[\Delta^-]} = \frac{10^{-11}}{10^{-6}} = 10^{-5} < 0,1$$

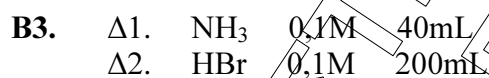
Άρα το χρώμα του δείκτη στο διάλυμα $\Delta 1$ θα είναι μπλε.



$$K_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\Delta^-]}{[\text{H}\Delta]} \Leftrightarrow \frac{[\text{H}\Delta]}{[\Delta^-]} = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{K_a} \Leftrightarrow$$

$$\frac{[\text{H}\Delta]}{[\Delta^-]} = \frac{10^{-2}}{10^{-6}} = 10^4 > 10$$

Άρα το χρώμα του δείκτη στο διάλυμα $\Delta 2$ θα γίνει κόκκινο.



$$V_{\Delta 3} = V_{\Delta 1} + V_{\Delta 2} = 40 + 200 = 240 \text{ mL}$$

$$n_{\Delta 1} = C \cdot V = 0,1 \cdot 0,04 = 0,004 \text{ mol}$$

$$n_{\Delta 2} = C \cdot V = 0,1 \cdot 0,2 = 0,002 \text{ mol}$$

(mol)	NH_3	+	HBr	$\longrightarrow$	NH_4Br
Αρχ.	0,004		0,002		
Αντ/Παρ.	0,002		0,002		0,002
Τελ.	0,002		—		0,002

$$C_{\text{NH}_3} = \frac{n}{V_{\Delta 3}} = \frac{0,002}{0,24} \text{ M} \quad C_{\text{NH}_4\text{Cl}} = \frac{n}{V_{\Delta 3}} = \frac{0,002}{0,24} \text{ M}$$

Άρα στο τελικό διάλυμα έχουμε ρυθμιστικό διάλυμα $\text{NH}_3, \text{NH}_4\text{Cl}$.

$$K_a \cdot K_b = K_w \Leftrightarrow$$

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

$$PH = PK_a + \log \frac{CNH_3}{CNH_4Cl} \Leftrightarrow$$

$$PH = -\log 10^{-9} + \log \frac{0,002}{0,002} \Leftrightarrow$$

$$PH = -\log 10^{-9} + \log 1 \Leftrightarrow PH = 9$$

ΘΕΜΑ Γ

Γ1. φωσφορικών, γλυκόζης, φρουκτόζης

Γ2. β

Γ3. α. → Λ, β. → Σ, γ. → Λ, δ. → Σ

Γ4. α. → 3, β. → 1, γ. → 2, δ. → 5

ΘΕΜΑ Δ

Δ1. α (οξειδωτικές)

Δ2. 1. → β, 2. → γ, 3. → δ, 4. → α

Δ3. Στο σχολικό βιβλίο σελ. 67 παράγραφος 7.5
«Στο πρώτο στάδιο ... για τη σύνθεση του ATP»

Δ4. Στο σχολικό βιβλίο σελ. 75
«Κυτταρίνη. Η Κυτταρίνη είναι ένας πολυσακχαρίτης ... όχι όμως από τον άνθρωπο». και επίσης παράγραφος 8.5 Ρόλος σακχάρων
«Άλλοι υδατανθράκες έχουν ειδικό ρόλο. Για παράδειγμα, η κυτταρίνη ... τη διαδικασία αποβολής των κοπράνων».

Δ5. β. $A \rightarrow Z$
Το X δρα ανασταλτικά στο E_3 , με αποτέλεσμα να εμποδίζεται η μετατροπή του Γ στο Δ. Επομένως θα αυξηθεί πολύ η συγκέντρωση του Γ, το οποίο θα δράσει ανασταλτικά στη δράση του ενζύμου E_1 . Έτσι θα εμποδιστεί και η αντίδραση $A \rightarrow Γ$. Επομένως, η μόνη ενζυμική αντίδραση που θα πραγματοποιηθεί είναι η $A \rightarrow Z$ που μένει ανεπηρέαστη από τις συγκεντρώσεις των Γ και Χ.
Σχολικό βιβλίου σελ 40. Θεωρία ρύθμισης με ανάδραση.