

**ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΠΑΝΕΛΛΑΔΙΚΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ 2020
(ΠΑΛΑΙΟ ΣΥΣΤΗΜΑ)**

ΧΗΜΕΙΑ ΠΡΟΣΑΝΑΤΟΛΙΣΜΟΥ

ΠΑΛΑΙΟ ΣΥΣΤΗΜΑ 2020

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ Α

A.1.β

A.2.γ

A.3.δ

A.4.β

A.5. Λ, Λ, Λ, Σ, Λ

ΘΕΜΑ Β

B1. $A_2(g) + B_2(g) \rightleftharpoons 2AB(g)$

Για κάθε δοχείο εφαρμόζουμε την Κc με βάση τις ποσότητες που έχουμε. Συμπεραίνουμε ότι μόνο στο πρώτο προκύπτει η τιμή 4.

B2.

α. ii

β. $Zn(s) + 2HCl(aq) \rightleftharpoons ZnCl_2(aq) + H_2(g)$

αρχ	0,24		
α/π	-2x	x	x
t1	0,24-2x	x	x

$Zn(s) + 2HCl(aq) \rightleftharpoons ZnCl_2(aq) + H_2(g)$

αρχ	0,2		
α/π	-2y	y	y
t1	0,2-y	y	y

$u_1 = \Delta C_{H_2} / \Delta t$ όπου προκύπτει $u_1 = x / 0,8 \cdot t_1$

$u_2 = \Delta C_{H_2} / \Delta t$ όπου προκύπτει $u_2 = y / 0,4 \cdot t_2$

Οπότε τελικά έχουμε $u_1 / u_2 = 0,5$ δηλαδή η απάντηση ii. Λόγω της μεγαλύτερης συγκέντρωσης HCl στο διάλυμα Δ2 πραγματοποιούνται περισσότερες συγκρούσεις οπότε παρατηρείται μεγαλύτερη ταχύτητα.

B3. α) $NH_4Cl \rightarrow NH_4^+ + Cl^-$

$NH_4^+ + H_2O \rightleftharpoons NH_3 + H_3O^+$

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΠΑΝΕΛΛΑΔΙΚΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ 2020
(ΠΑΛΑΙΟ ΣΥΣΤΗΜΑ)

Από τις παραπάνω αντιδράσεις καταλαβαίνουμε ότι θα αυξηθεί η συγκέντρωση της αμμωνίας (NH_3) άρα σύμφωνα με την αρχή Le Chatelier η θέση ισορροπίας θα μετατοπιστεί προς τα δεξιά όπου μειώνεται η συγκέντρωση της.

β) Αφού ο δείκτης αποκτά ερυθρό χρώμα συμπεραίνουμε ότι το αέριο που εκλύεται είναι μια βάση. Το αέριο που εκλύεται με την αύξηση της θερμοκρασίας είναι η αμμωνία (NH_3), άρα η ισορροπία πρέπει να έχει μετατοπιστεί προς τα αριστερά.

B4.

α) Για κάθε αποδιέγερση θα ισχύει: $\Delta E_1 = E_3 - E_1$, $\Delta E_2 = E_3 - E_2$, $\Delta E_3 = E_2 - E_1$ από όπου παρατηρείται ότι ισχύει :

$\Delta E_2 + \Delta E_3 = \Delta E_1$ Αντικαθιστώντας, με βάση τη σχέση του Planck $E = h \cdot f$ και τη δεύτερη συνθήκη του Bohr $\Delta E = |E_{\text{τελ.}} - E_{\text{αρχ.}}|$, θα ισχύει για κάθε εκπομπή ενέργειας αντίστοιχα:

$$h \cdot f_1 = h \cdot f_2 + h \cdot f_3 \Leftrightarrow f_1 = f_2 + f_3$$

β) $\Delta E = |E_3 - E_1| = E_1/9 - E_1 = 8|E_1|/9 = h \cdot f_1$

Άρα $f_1 = 8E_1/9h$ αντίστοιχα και στην άλλη περίπτωση: $f_3 = 3|E_1|/4h$ οπότε προκύπτει συμπέρασμα $f_1/f_3 = 32/27$

γ) οι περιπτώσεις αποδιέγερσης είναι:

α. από $n=4$ σε $n=1$

β. από $n=4$ σε $n=3$ και από $n=3$ σε $n=1$

γ. από $n=4$ σε $n=2$ και από $n=2$ σε $n=1$

δ. από $n=4$ σε $n=3$, από $n=3$ σε $n=2$ και από $n=2$ σε $n=1$

Για κάθε διαφορετική μεταβολή ενεργειακής στάθμης, ΔE , θα ανιχνεύεται και μια φασματική γραμμή άρα μια διαφορετική συχνότητα, αφού σύμφωνα με τη δεύτερη συνθήκη του Bohr ισχύει: $|\Delta E| = h \cdot f$

Από τις οκτώ (8) συνολικά μεταβολές ενεργειακής στάθμης που γίνονται, υπάρχουν δύο ζεύγη ίδιων μεταβολών (από $n=4$ σε $n=3$ και από $n=2$ σε $n=1$). Από τα παραπάνω προκύπτει ότι οι διαφορετικές μεταβολές ενεργειακής στάθμης είναι έξι (6), άρα και οι διαφορετικές συχνότητες είναι έξι (6). Όμως επειδή αναφερόμαστε σε ένα άτομο υδρογόνου, δηλαδή σε ένα ηλεκτρόνιο, αυτό θα πραγματοποιήσει μία από τις «διαδρομές» α, β, γ ή δ και αυτή με την οποία ανιχνεύεται ο μεγαλύτερος αριθμός συχνοτήτων (φασματικών γραμμών) είναι η δ. Άρα ο μέγιστος αριθμός συχνοτήτων είναι τρεις (3)

ΘΕΜΑ Γ

Γ1. Α: $\text{CH}_2=\text{CH}_2$

Β: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

Γ: CH_3COOH

Δ: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$

Ε: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CN}$

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΠΑΝΕΛΛΑΔΙΚΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ 2020
(ΠΑΛΑΙΟ ΣΥΣΤΗΜΑ)

Z: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$

Θ: $\text{CH}_2(\text{Cl})\text{CH}_2\text{Cl}$

I: $\text{CH}\equiv\text{CH}$

K: $\text{CH}_2=\text{CHCl}$

Λ: $[-\text{CH}_2 - \text{CH}(\text{Cl})]_n$

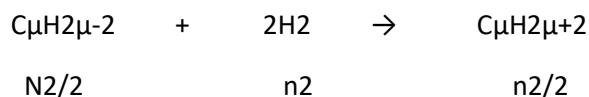
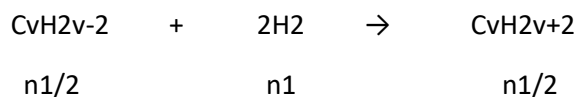
Γ2.

Για την ένωση A: $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ n_1 mol

Για την ένωση B: $\text{C}_m\text{H}_{2m-2}$ n_2 mol

mol = $n_1 + n_2$ δηλαδή $68,8 = (14n-2)n_1 + (14n-2)n_2$ (1)

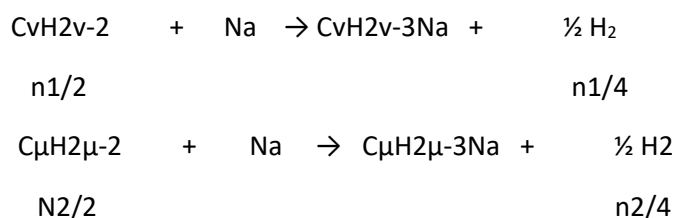
Πρώτο μέρος



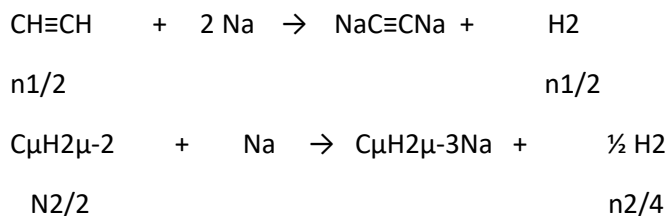
Όπου ισχύει : $n_1 + n_2 = 44,8/22,4 = 2\text{mol}$ (2)

Δεύτερο μέρος

Έστω ότι κανένα από τα δύο αλκίνια δεν είναι το αιθίνιο, τότε θα ισχύει:



Από τα δεδομένα για τη μάζα του υδρογόνου ($n\text{H}_2 = 1,4/2 = 0,7\text{mol}$) προκύπτει $n_1 + n_2 = 2,8$ το οποίο απορρίπτεται, άρα ένα από τα αλκίνια είναι το αιθίνιο. Οπότε:

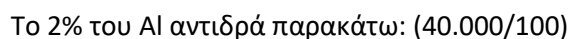


Από όπου προκύπτει ότι: $n_1/2 + n_2/4 = 1,4/2 = 0,7$ και συνδυαστικά με τη σχέση (2) προκύπτει $n_1 = 0,8\text{mol}$ και $n_2 = 1,2\text{mol}$. Αντικαθιστώντας στη σχέση 1, $\mu=3$ άρα οι συντακτικοί τύποι θα είναι: A: $\text{CH}\equiv\text{CH}$ B: $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$

ГЗ.

Αφού συμβεί αυτό προσθέτουμε Cl_2 και έπειτα θερμό αλκοολικό διάλυμα NaOH οπότε έχουμε τα αντίστοιχα αλκίνια, προπίνιο και 2-βουτίνιο. Επιδρούμε κατάλληλα με Na οπότε θα παρατηρήσουμε πολύ περισσότερες φυσαλίδες στο δοχείο που υπήρχε η 1-προπανόλη.

Δ1. Al_2O_3 : $n = 10.000\text{mol}$ C: $n = 50\text{mol}$



Δ2.

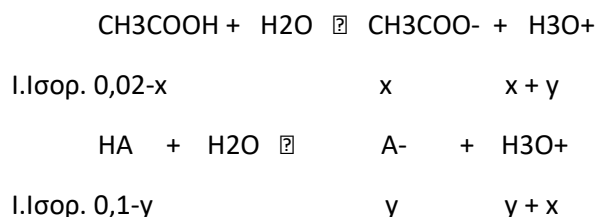
α.

$$[\text{CH}_3\text{COOH}] = 0,1\text{M}$$

Υπολογίζουμε τις συγκεντρώσεις που προκύπτουν από την ανάμειξη διαλυμάτων:

$$\text{CH}_3\text{COOH}: C_1' = 0,005/0,25 = 0,02\text{M}$$

HA: $C_2' = 0,025/0.25 = 0,1M$



$$2 \cdot 10^{-7} = (x + y) y / 0,1$$

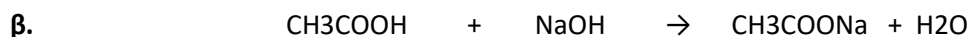
ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΠΑΝΕΛΛΑΔΙΚΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ 2020
(ΠΑΛΑΙΟ ΣΥΣΤΗΜΑ)

Αντικαθιστώντας με το $pH = 3,5$ προκύπτει:

$$\gamma = 2 \cdot 10^{-4,5} \text{ M}, \text{ άρα αφού } x + \gamma = 10^{-3,5} \text{ τότε } x = 8 \cdot 10^{-4,5} \text{ M}$$

Οπότε από την εφαρμογή της K_a στην ιοντική ισορροπία του CH_3COOH προκύπτει:

$K_a(CH_3COOH) = 4 \cdot 10^{-6}$, όπου παρατηρούμε ότι είναι μικρότερη από την K_a στους $25^\circ C$ άρα η θερμοκρασία είναι μικρότερη από $25^\circ C$



αρχ	0,026	0,001	
α/π	-0,001	-0.001	+0.001
τελ	0,025	--	0,001

Αφού προκύπτει ρυθμιστικό διάλυμα μπορούμε να χρησιμοποιήσουμε

$$[OH^-] = K_b [CH_3COO^-] / [CH_3COOH]$$

$$10^{-10,5} = K_b \cdot 0,001 / 0,025 \text{ (οι τελικοί όγκοι απλοποιούνται)}$$

$$K_b = 25 \cdot 10^{-10,5}$$

$$\text{Άρα } K_w = K_a K_b = 4 \cdot 10^{-6} \cdot 25 \cdot 10^{-10,5} = 10^{-14,5}$$

Δ3.



KX11	0,7	0,4	0.3
ΜΕΤΑΒ			+0,15
Α/Π	+X	-X	-X
KX12	0,7+X	0,4-X	0,45-X

$K_c = C_{CO_2} = 0,3/V$ από την αρχική χημική ισορροπία.

$K_c = C_{CO_2} = 0,45-x / V$ από τη νέα χημική ισορροπία

Αν εξισώσουμε τις παραπάνω σταθερές ισορροπίας (ίδια θερμοκρασία) προκύπτει $x=0,15\text{mol}$.

Άρα $n_{CaCO_3} = 0,85\text{mol}$, $n_{CaO} = 0,25\text{mol}$, $n_{CO_2} = 0,3\text{mol}$

ΤΙΣ ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΕΠΙΜΕΛΗΘΗΚΑΝ ΤΑ ΦΡΟΝΤΙΣΤΗΡΙΑ

«ΟΜΟΚΕΝΤΡΟ» ΦΛΩΡΟΠΟΥΛΟΥ

www.floropoulos.gr

ΒΕΧΛΙΔΗ Μ.