

ΤΑΞΗ: Β΄ ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ
ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ / ΓΕΝΙΚΗΣ ΠΑΙΔΕΙΑΣ

Ημερομηνία: Τετάρτη 4 Απριλίου 2018
Διάρκεια Εξέτασης: 3 ώρες

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ Α

- A1. β
A2. β
A3. γ
A4. δ
A5. δ

ΘΕΜΑ Β

- B1. α. Λ
β. Σ
γ. Λ
δ. Λ
ε. Σ

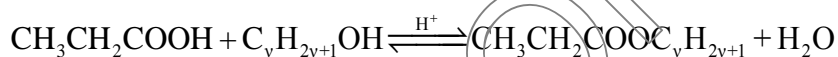
- B2. α. $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
β. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$
γ. $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{Hg.HgSO}_4} \text{CH}_3\text{CH}=\text{O}$
δ. $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CH}_3\text{C}(\text{Cl})_2\text{CH}_3$
ε. $\text{CH}_3\text{OH} + \text{Na} \rightarrow \text{CH}_3\text{ONa} + \frac{1}{2}\text{H}_2 \uparrow$

B3.

α. 1-βουτανόλη: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
β. βουτανόνη: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$
γ. 2-πεντένιο: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_3$
δ. διμεθυλοπροπάνιο: $(\text{CH}_3)_4\text{C}$
ε. μεθυλοβουτίνιο: $(\text{CH}_3)_2\text{CHC}\equiv\text{CH}$

B4. Έστω $\text{C}_v\text{H}_{2v+1}\text{OH}$ ο Μ.Τ της αλκοόλης (Α) με $v \geq 1$.

Λαμβάνει χώρα η αντίδραση εστεροποίησης και έχουμε:



(A) (B)

 Δίνεται ότι $\text{Mr}(\text{B})=116 \Rightarrow 3 \cdot 12 + 2 \cdot 16 + 5 + 14v + 1 = 116 \Rightarrow 14v = 42 \Rightarrow v = 3$.

 Άρα ο Μ.Τ της Α: $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ στον οποίο αντιστοιχούν 2 ισομερή, η 1-προπανόλη και η 2-προπανόλη. Εφόσον όμως η Α μπορεί να οξειδωθεί σε αλδεύδη συμπεραίνουμε ότι θα είναι πρωτοταγής.

 Άρα: Αλκοόλη Α: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

 Εστέρας Β: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

 Αλδεύδη Γ: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$
ΘΕΜΑ Γ
Γ1. Λαμβάνει χώρα η παρακάτω αντίδραση προσθήκη στον διπλό δεσμό:

mol	$\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$	$+$	Br_2	$\xrightarrow{\text{CCl}_4}$	$\text{CH}_3\text{CHBrCH}_2\text{Br}$
αρχικά	0,2		0,35		
μεταβολές	-0,2		-0,2		+0,2
τελικά	–		0,15		0,2

 Επειδή περίσσεψε ποσότητα Br_2 στο τελικό διάλυμα έπεται ότι δεν επήλθε αποχρωματισμός του διαλύματος (Y_1) αφού το Br_2 είναι υπεύθυνο για την παρουσία του καστανέρυθρου χρώματος του (Y_1).

Γ2.

	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CH}_2\text{OH}$	$(\text{CH}_3)_3\text{C-OH}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CH=O}$	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{C}\equiv\text{CH}$	CH_3COCH_3
+Na	1,3,4	1,3,4	–	1,3,4	–
Br_2/CCl_4	–	–	–	4	–
KMnO_4/H^+	1,2	–	1,2	–	–

Με βάση τον παραπάνω πίνακα αντιδραστηρίων-ενώσεων καταλήγουμε στο συμπέρασμα για το περιεχόμενο των δοχείων 1,2,3,4 και 5.

Δοχείο1: $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CH}_2\text{OH}$

Δοχείο2: $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CH=O}$

Δοχείο3: $(\text{CH}_3)_3\text{C-OH}$

Δοχείο4: $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{C}\equiv\text{CH}$

Δοχείο5: CH_3COCH_3

Γ3. Έστω $\text{C}_v\text{H}_{2v+1}\text{OH}$ ο μοριακός τύπος της αλκοόλης με $v \geq 1$.

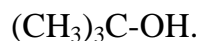
Δίνεται $M_r = 74 \Rightarrow 14v + 18 = 74 \Rightarrow v = 4$

α. άρα $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$ ο μοριακός τύπος της αλκοόλης.

β. τα συντακτικά ισομερή που αντιστοιχούν στον Μ.Τ $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$ είναι:



γ. επειδή η αλκοόλη δεν προξενεί καμία μεταβολή στο χρώμα του όξινου διαλύματος KMnO_4 σημαίνει ότι θα είναι τριτοταγής. Δηλαδή η



Γ4. Α: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

Β: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$

Γ: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$

Δ: $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$

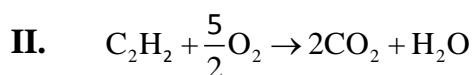
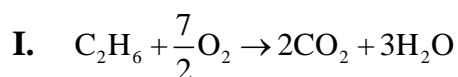
Ε: $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$

Ζ: $\text{CH}_3\underset{\text{OH}}{\text{CH}}\text{CH}_3$

Θ: CH_3COCH_3

ΘΕΜΑΔ

Δ1. Διαθέτουμε μίγμα που περιέχει 0,2 mol C₂H₆ και 0,4 mol C₂H₂. Το μίγμα αυτό καίγεται πλήρως σύμφωνα με τις παρακάτω χημικές εξισώσεις:

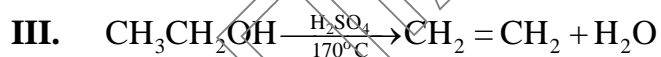


Από τη στοιχειομετρία των I και II συμπεραίνουμε ότι παράγονται 0,4 mol CO₂ και 0,8 mol CO₂ αντίστοιχα.

Άρα συνολικά 0,4 + 0,8 = 1,2 mol CO₂ τα οποία ζυγίζουν:

$$m = n \cdot M_r = 1,2 \text{ mol} \cdot 44 \text{ g/mol} = 52,8 \text{ g CO}_2.$$

Δ2. Διαθέτουμε 4,6 g CH₃CH₂OH δηλαδή $n = \frac{m}{M_r} = 0,1 \text{ mol}$, η οποία αφυδατώνεται ως εξής:

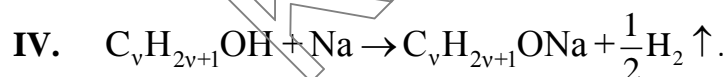


Από τη στοιχειομετρία της III συμπεραίνουμε ότι θα παραχθούν 0,1 mol αερίου CH₂=CH₂ τα οποία σε STP καταλαμβάνουν όγκο $V = n \cdot 22,4 \Rightarrow V = 2,24 \text{ L}$.

Δ3. Έστω C_vH_{2v+1}OH ο μοριακός τύπος της αλκοόλης A με $v \geq 1$.

$$\text{Για την A ισχύει: } n = \frac{m}{M_r} \Rightarrow n = \frac{12}{14v+18} \text{ mol (1).}$$

Με την επίδραση Na στην αλκοόλη A εκλύεται αέριο H₂ ως εξής:

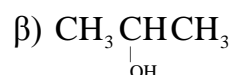


Από την εκφώνηση δίνεται ότι παράγεται 2,24 L H₂ σε STP τα οποία είναι $n = \frac{V}{22,4} = 0,1 \text{ mol H}_2$.

Από τη στοιχειομετρία της IV συμπεραίνουμε ότι τα 0,1 mol H₂ προέρχονται από 0,2 mol C_vH_{2v+1}OH.

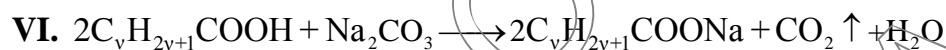
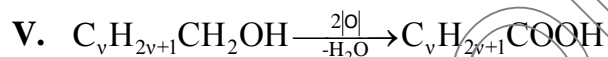
$$\text{Οπότε από την (1)} \Rightarrow 0,2 = \frac{12}{14v+18} \Rightarrow v=3.$$

Άρα ο μοριακός τύπος της Α είναι $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ στον οποίο αντιστοιχούν δύο ισομερή:



Δ4. Τα 9,2 g της αλκοόλης (X) $\text{C}_v\text{H}_{2v+1}\text{CH}_2\text{OH}$ είναι $n = \frac{9,2}{14v+32} \text{ mol}$ (1)

Λαμβάνουν χώρα οι παρακάτω αντιδράσεις:



Από τη στοιχειομετρία των V και VI παρατηρούμε ότι από τα n mol της (X) παράγονται αρχικά n mol $\text{C}_v\text{H}_{2v+1}\text{COOH}$ (Ψ) από τα οποία τελικά εκλύονται $\frac{n}{2}$ mol αερίου CO_2 .

Όμως από την εκφώνηση δίνονται 2,24L CO_2 (STP),

$$\text{Οπότε } \frac{n}{2} = \frac{2,24}{22,4} \Rightarrow n = 0,2 \text{ mol (2).}$$

Από (1) και (2) θα βρούμε τελικά $v=1$.

Άρα X: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ Ψ: CH_3COOH .