

ΤΑΞΗ: Β' ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ

ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ / ΓΕΝΙΚΗΣ ΠΑΙΔΕΙΑΣ

Ημερομηνία: Πέμπτη 2 Μαΐου 2019

Διάρκεια Εξέτασης: 2 ώρες

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ Α

Α1. γ

Α2. β

Α3. α

Α4. δ

Α5. γ

ΘΕΜΑ Β

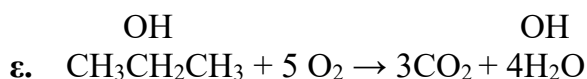
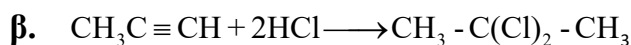
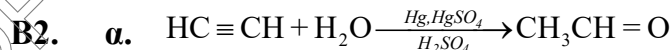
Β1. α. Σ

β. Λ

γ. Λ

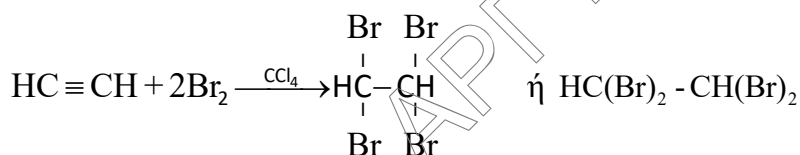
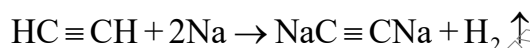
δ. Σ

ε. Λ

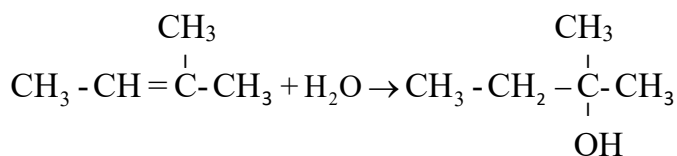
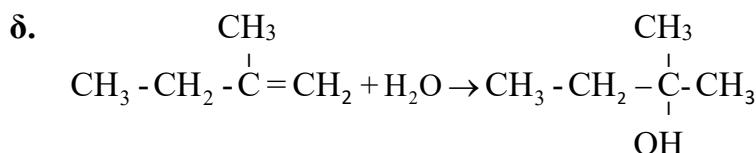
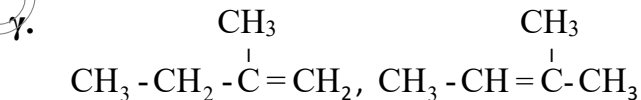
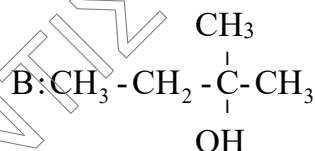


B3. α.

Μοριακός Τύπος	Γενικός Μοριακός Τύπος	Ονομασία Ομόλογης Σειράς
C_4H_8	$C_nH_{2n}, n \geq 2$	Αλκένια ή ακόρεστοι Η/С με 1δ.δ
C_2H_2	$C_nH_{2n-2}, n \geq 2$	Αλκίνια ή ακόρεστοι Η/С με 1τ.δ.
CH_4O	$C_nH_{2n+1}OH, n \geq 1$	Κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη

β. Είναι το (β): $C_2H_2, HC \equiv CH$.

B4. Έστω C_nH_{2n} με $n \geq 2$ ο Μ.Τ. του αλκενίου.

$$M_r = 70 \rightarrow 12n + 2n = 70 \rightarrow n = 5.$$

α. Α: C_5H_{10}
β. Η αλκοόλη Β θα είναι τριτοταγής.


ΘΕΜΑ Γ

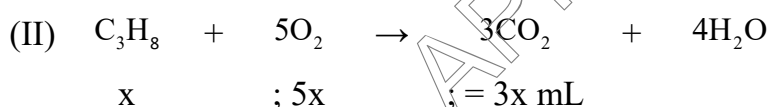
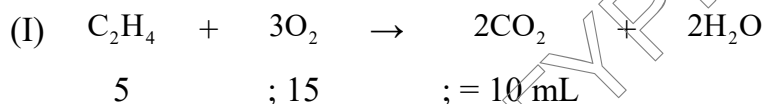
Γ1. Α: $\text{CH}\equiv\text{CH}$

Β: $\text{CH}_3\text{CH}=\text{O}$

Γ: CH_3COOH

Δ: CH_3COONa

Γ2. Διαθέτουμε μίγμα που περιέχει 5 mL C_2H_4 και x mL C_3H_8 . Το μίγμα αυτό καίγεται πλήρως σύμφωνα με τις παρακάτω χημικές εξισώσεις:



α. για το CO_2 : $10 + 3x = 55 \rightarrow x = 15 \text{ mL } \text{C}_3\text{H}_8$

β. από (I) και (II) καταναλώθηκαν συνολικά $15 + 5x = 90 \text{ mL } \text{O}_2$.

Σε 100 mL αέρα περιέχονται 20 mL O_2

Σε 90 mL αέρα περιέχονται 90 mL O_2

; = 450 mL αέρα

Γ3. Έστω Α: $\text{C}_v\text{H}_{2v}\text{O}_2$ με $v \geq 1$. Ο Γ.Μ.Τ. του οξέος,

$$M_r = 12v + 2v + 2 \cdot 16 = 14v + 32$$

Σε 100 g της Α περιέχονται 40 g C

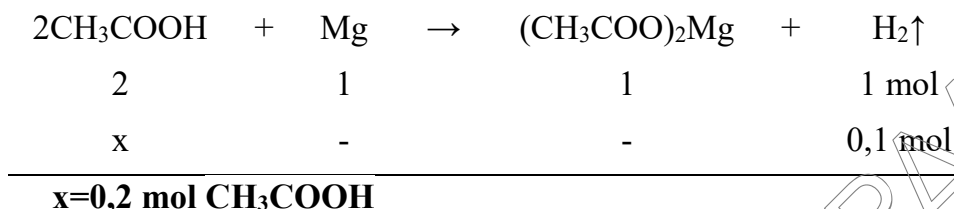
Σε $(14v + 32)$ της Α περιέχονται 12v g C

Άρα $v=2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$

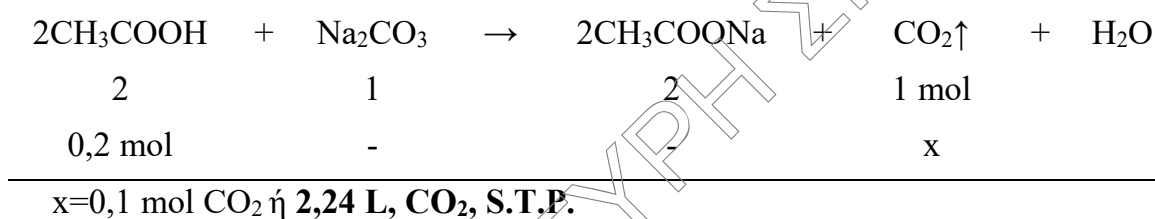
α. CH_3COOH

β. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$

γ.

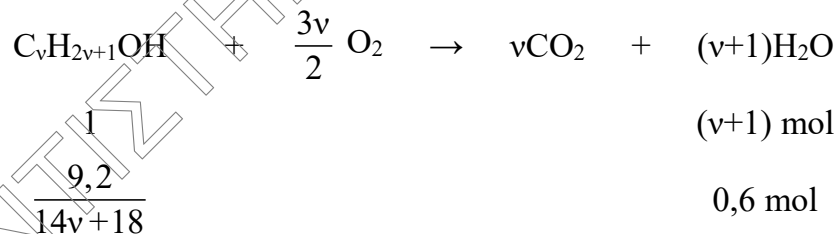


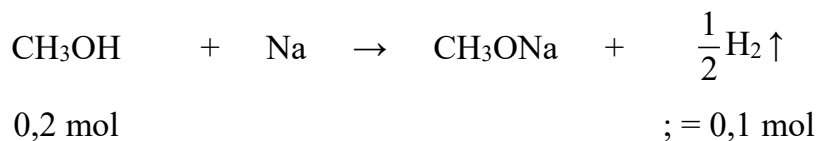
δ.


ΘΕΜΑ Δ
Δ1. Διαθέτουμε 9,2 g της Α: $\text{C}_v\text{H}_{2v+1}\text{OH}$, $M_r=14v+18$.

 Από την καύση παράγονται 13,44 L H_2O , S.T.P., δηλαδή:

$$n = \frac{13,44 \text{ L}}{22,4 \text{ L/mol}} \rightarrow n = 0,6 \text{ mol H}_2\text{O}.$$

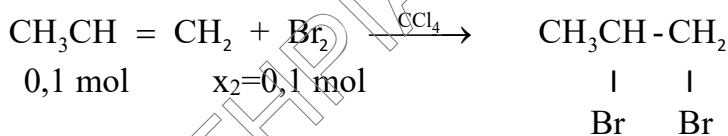
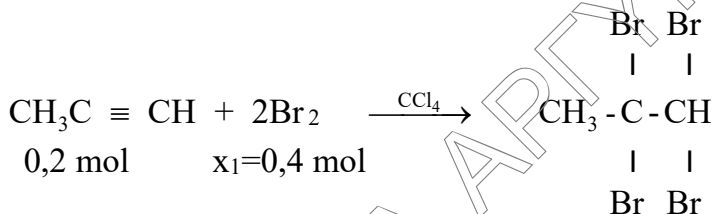

 Άρα $v=2$.

α. Α: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
β. Β: CH_3COOH , $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow{210^\circ\text{C}} \text{CH}_3\text{COOH} + \text{H}_2\text{O}$
Δ2. Διαθέτουμε 0,2 mol CH_3OH και 0,2 mol Α: $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ή CH_3OCH_3).

 Άρα η (Α) δεν αντιδρά με το Na και θα είναι ο αιθέρας CH_3OCH_3 .

Δ3. Παρουσία Ni λαμβάνει χώρα η αντίδραση:

mol	$\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH}$	+	H_2	$\xrightarrow{\text{Ni}}$	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$
αρχ.	0,3		0,1		-
αντ.	0,1		0,1		-
παρ.	-		-		0,1
τελ.	0,2		-		0,1

Με το διάλυμα Br_2/CCl_4 αντιδρούν και οι δύο ακόρεστες ουσίες που προέκυψαν από την παραπάνω αντίδραση.



Επομένως συνολικά απαιτούνται $x_1 + x_2 = 0,5$ mol Br_2 .

Για το διάλυμα Br_2 ισχύει:

$$c = \frac{n}{V} \rightarrow V = 0,5 \text{ L.}$$