ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2019
Β΄ ΦΑΣΗ

Ε_3.Χλ2Γ(α)

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

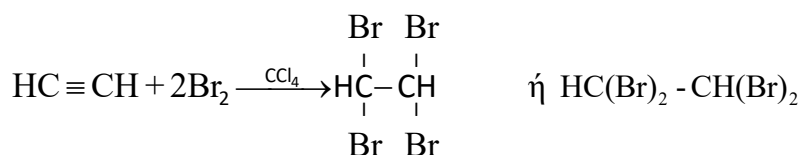
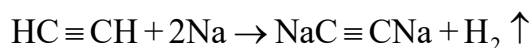
ε. Λ

Β2. α. $\text{HC} \equiv \text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{Hg.HgSO}_4} \text{CH}_3\text{CH} = \text{O}$ β. $\text{CH}_3\text{C} \equiv \text{CH} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CH}_3 - \text{C}(\text{Cl})_2 - \text{CH}_3$ γ.
$$\begin{array}{ccc} \text{CH}_2 - \text{OH} & & \text{CH}_2 - \text{ONa} \\ | & + 2\text{Na} \xrightarrow{\text{περίσσεια}} & | \\ \text{CH}_2 - \text{OH} & & \text{CH}_2 - \text{ONa} \end{array} + \text{H}_2 \uparrow$$
δ. $\text{CH}_3\underset{|}{\text{CH}}\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\underset{|}{\text{CH}}\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$ ε.
$$\begin{array}{ccc} \text{OH} & & \text{OH} \\ \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3 + 5 \text{O}_2 & \rightarrow & 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O} \end{array}$$

B3. α.

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

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

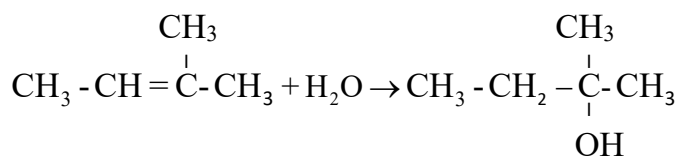
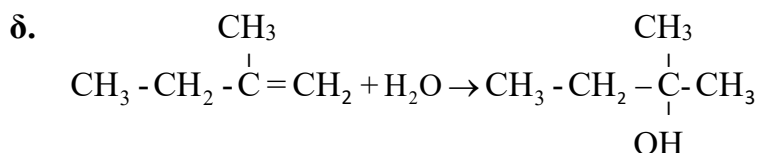
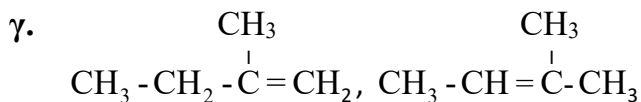
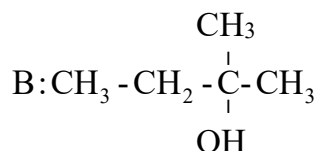


B4. Έστω C_nH_{2n} με $n \geq 2$ ο Μ.Τ. του αλκενίου.

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

α. A: C_5H_{10}

β. Η αλκοόλη B θα είναι τριτοταγής.



ΘΕΜΑ Γ

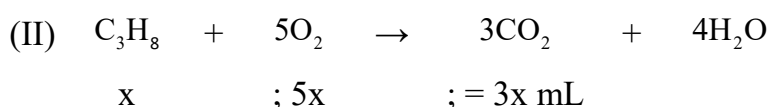
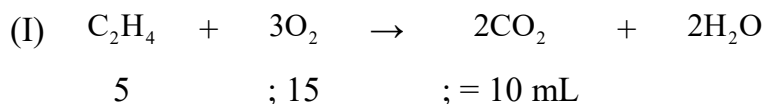
Γ1. Α: $\text{CH} \equiv \text{CH}$

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	;	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

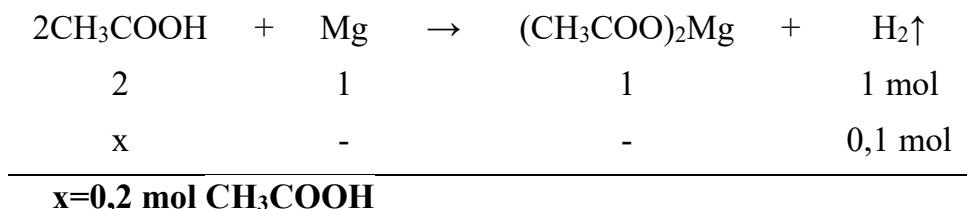
Σε $(14v + 32)$ της Α περιέχονται 12v g C

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

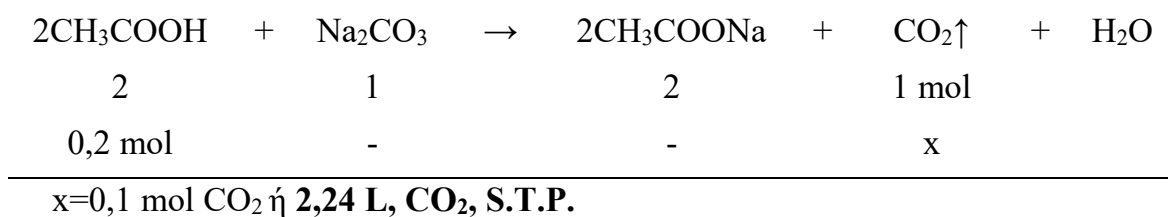
α. CH_3COOH



γ.



δ.

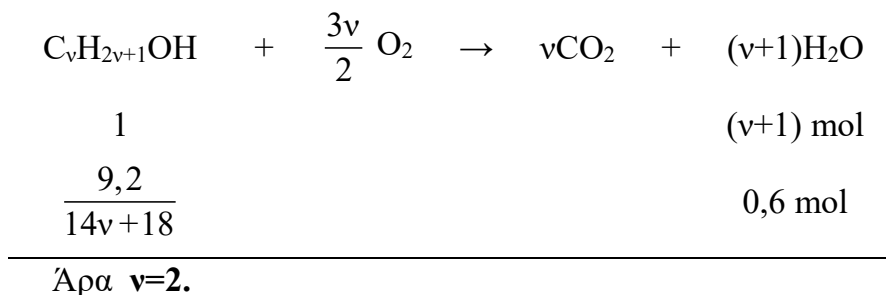


ΘΕΜΑ Δ

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:

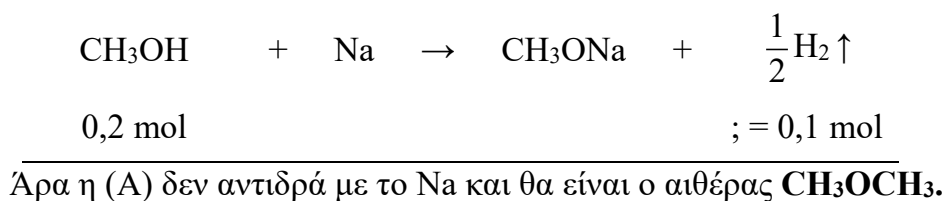
$$n = \frac{13,44 \text{ L}}{22,4 \text{ L/mol}} \rightarrow n = 0,6 \text{ mol H}_2\text{O}.$$



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

β. Β: CH_3COOH , $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow{\text{ZnO}} \text{CH}_3\text{COOH} + \text{H}_2\text{O}$

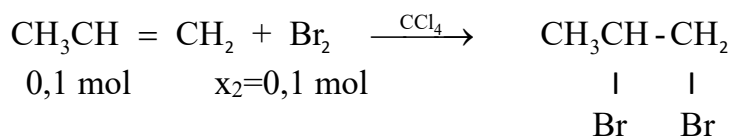
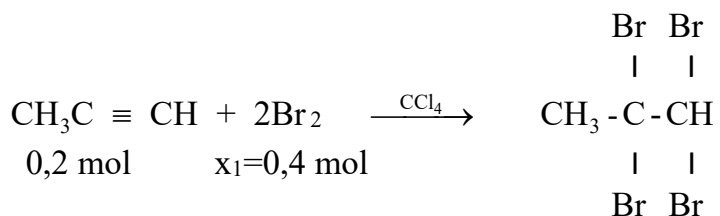
Δ2. Διαθέτουμε 0,2 mol CH_3OH και 0,2 mol Α: $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ή CH_3OCH_3).



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 $x_1 + x_2 = 0,5 \text{ mol Br}_2$.

Για το διάλυμα Br_2 ισχύει:

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