

ΤΑΞΗ:

Β' ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ

ΜΑΘΗΜΑ:

ΧΗΜΕΙΑ / ΓΕΝΙΚΗΣ ΠΑΙΔΕΙΑΣ

Ημερομηνία: Σάββατο 22 Απριλίου 2023

Διάρκεια Εξέτασης: 2 ώρες

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ Α

- A1. δ
A2. β
A3. α
A4. γ
A5. α.Λ β.Λ γ.Σ δ.Λ ε.Λ

ΘΕΜΑ Β

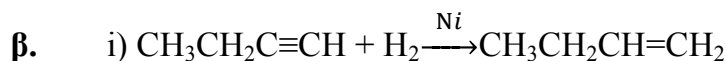
- B1. 1-γ
2-α
3-ε
4-δ
5-β

B2. α. Α: 1-βουτένιο

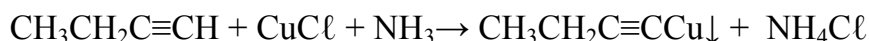
B: 1-βουτίνιο

Γ: βουτανάλη

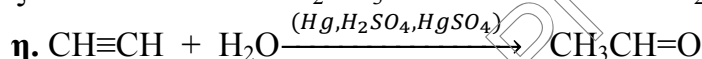
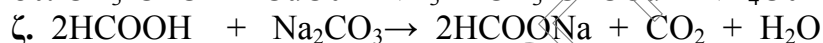
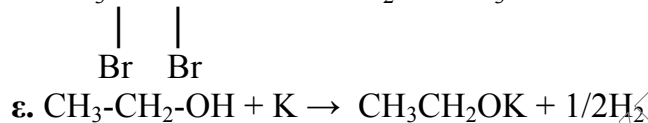
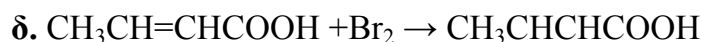
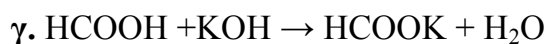
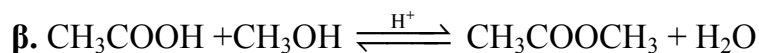
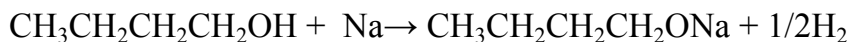
Δ: 1-βουτανόλη



γ. i) Η Β αντιδρά με αμμωνιακό διάλυμα χλωριούχου χαλκού (I) και σχηματίζει καστανέρυθρο ίζημα ενώ η Α όχι:



ii) Η Δ αντιδρά με Na και εκλύεται αέριο H₂ ενώ η Γ δεν αντιδρά.

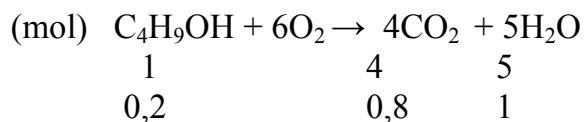


ΘΕΜΑ Γ

- Γ1.** (A) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrCH}_3$
 (B) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$
 (Γ) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
 (Δ) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$
 (H) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{ONa})\text{CH}_3$
 (Z) $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH}_3$
 (Θ) $\text{CH}_3\text{CBr}_2\text{-CBr}_2\text{CH}_3$
 (E) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CCl}_2\text{CH}_3$

Γ2. Υπολογίζουμε τα mol της C₄H₉OH (Γ):

$$n_{\Gamma} = \frac{m}{M_r} = 0,2 \text{ mol } \Gamma \quad (M_{r\Gamma} = 74)$$



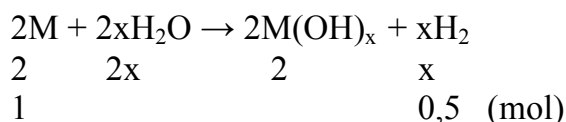
$$n_{\text{CO}_2} = \frac{V}{V_m} \Rightarrow V_{\text{CO}_2} = n_{\text{CO}_2} \cdot V_m = 0,8 \cdot 22,4 = 17,12 \text{ L CO}_2$$

$$n_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{m}{M_r} \Rightarrow m_{\text{H}_2\text{O}} = n_{\text{H}_2\text{O}} \cdot M_r = 1 \cdot 18 = 18 \text{ g H}_2\text{O}$$

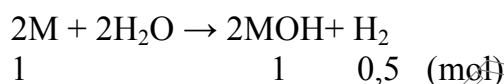
β. Οι τριτοταγείς αλκοόλες δεν μπορούν να οξειδωθούν με διάλυμα KMnO₄ (υπερμαγγανικού καλίου) παρουσία οξέος. Οπότε θα είναι

Επειδή η αλκοόλη Α με πλήρη οξείδωση δίνει καρβοξυλικό οξύ είναι πρωτοταγής.
Έτσι έχουμε: **A: CH₃CH₂CH₂OH** και **B: CH₃CH₂OH**

Δ2. α. $n_{H_2} = \frac{V}{V_m} = \frac{11,2}{22,4} \frac{L}{\frac{L}{mol}} = 0,5 \text{ mol}$



$$x = 2 \cdot 0,5 \Rightarrow x = 1$$



$$c = \frac{n}{V} \Rightarrow c = \frac{1 \text{ mol}}{0,5 L} \Rightarrow c = 2M$$

β. $n_{MOH} = c \cdot V = 2 \text{ mol/L} \cdot 0,05 L = 0,1 \text{ mol}$

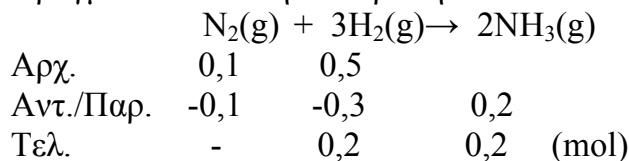


$$\omega = 0,1 \text{ mol}$$

Για το HCOOH: $n = \frac{m}{M_r} \Rightarrow m = n \cdot M_r \Rightarrow m = 0,1 \text{ mol} \cdot 46 \frac{g}{mol} \Rightarrow m = 4,6 \text{ g}$

γ. $n_{N_2} = \frac{m}{M_r} = \frac{2,8}{28} = 0,1 \text{ mol}$

Πραγματοποιείται η αντίδραση:



Μετά το τέλος της αντίδρασης έχουμε: **0,2 mol H₂** και **0,2 mol NH₃**