

**ΠΡΟΣΟΜΟΙΩΣΗ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ
Β' ΛΥΚΕΙΟΥ
ΤΕΤΑΡΤΗ 4 ΜΑΪΟΥ 2016
ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ ΠΡΟΣΟΜΟΙΩΣΗΣ
ΠΡΟΕΤΟΙΜΑΣΙΑ Γ' ΛΥΚΕΙΟΥ ΓΙΑ ΤΗΝ Β' ΛΥΚΕΙΟΥ**

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ Α

A1. α

A2. γ

A3. β

A4. γ

A5. δ

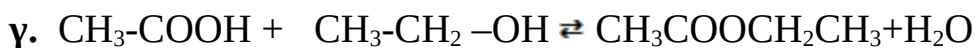
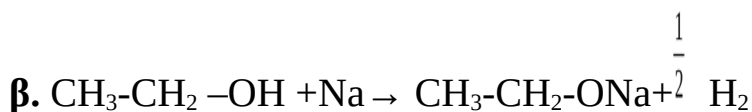
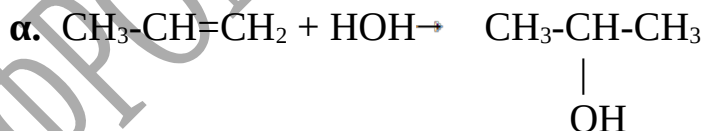
ΘΕΜΑ Β

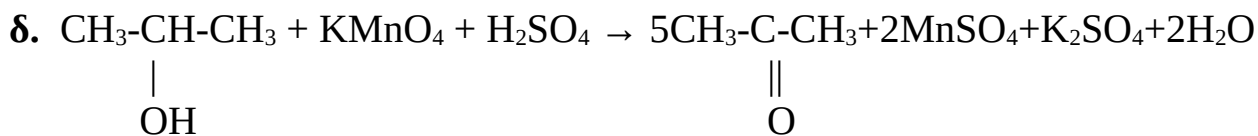
B1. α. 1→δ
2→β
3→ε
4→γ
5→α

β. αλκάνια: $\text{CH}_3\text{-CH}_3$ αιθάνιο
αλκένια: $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2$ προπένιο
αλκινια: $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CH}$ προπίνιο
κορ. μον. αλκοόλες: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$ αιθανόλη
κορ. μον. κετόνες: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C(=O)-CH}_3$ βουτανόλη

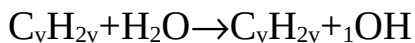


B2.



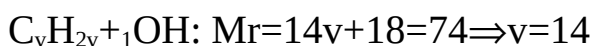


ΘΕΜΑ Γ



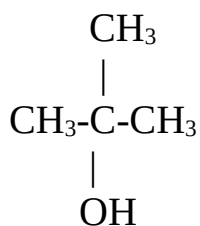
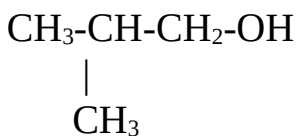
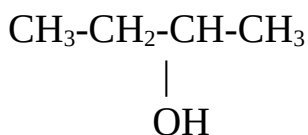
(A)

(B)

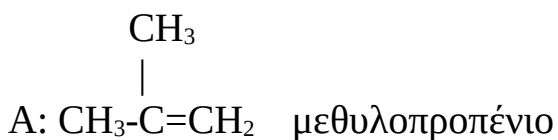
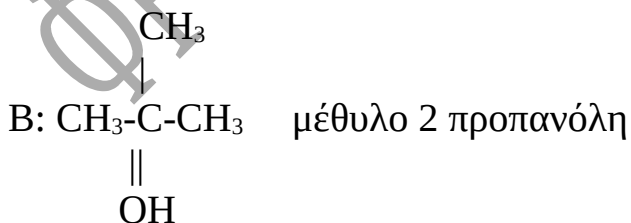


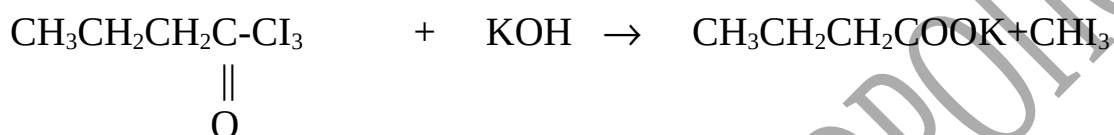
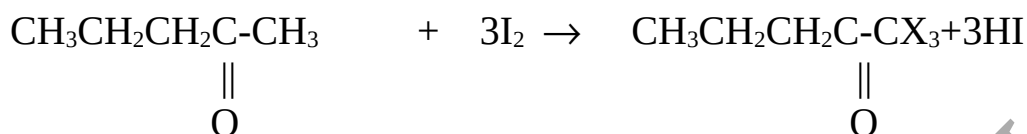
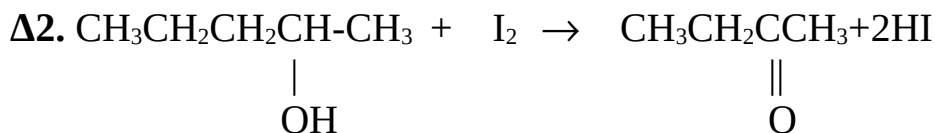
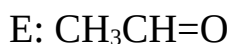
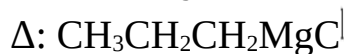
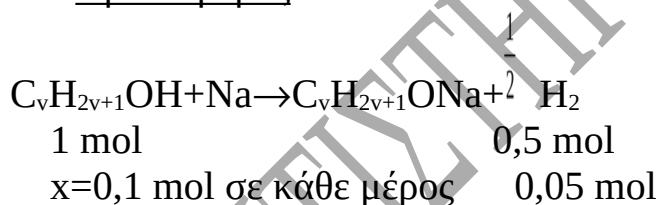
Γ1. M.T_(B): C₄H₉OH

Γ2. CH₃-CH₂-CH₂-CH₂-OH

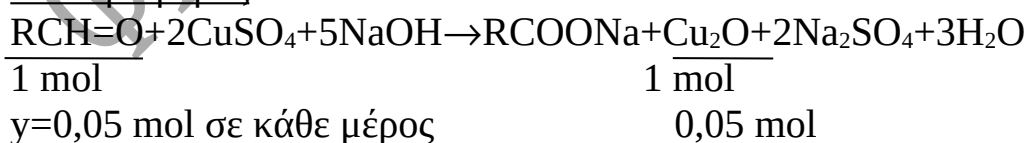


Γ3. Αφού η αλκοόλη δεν αποχρωματίζει το διάλυμα KMnO₄ συμπεραίνουμε ότι είναι 3ταγής κι επομένως:



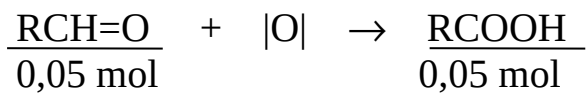
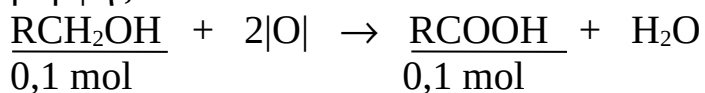
ΘΕΜΑ Δ**Δ3. Πρώτο μέρος:**

$$\text{H}_2 : n = \frac{V}{22,4} = 0,05 \text{ mol}$$

Δεύτερο μέρος:

$$\text{Cu}_2\text{O} : n = \frac{m}{\text{Mr}} = \frac{7,15}{143} = 0,05 \text{ mol}$$

Τρίτο μέρος: Αφού με πλήρη οξείδωση οξειδώνονται και οι δύο ενώσεις προς την ίδια ένωση Γ συμπεραίνουμε ότι έχουν και οι δυο, τον ίδιο αριθμό ατόμων C και είναι της μορφής RCH_2OH και $\text{RCH}=\text{O}$



$$n = \frac{m}{M_r} \Rightarrow M_r = \frac{m}{n} = \frac{111}{0,15} = 74$$

Ένωση Γ: $\text{C}_v\text{H}_{2v}\text{O}_2$: $M_r = 14v + 32 = 74 \Rightarrow 14v = 42 \Rightarrow v = 3$

Επομένως

