

ΘΕΜΑ Α**A1.** δ.**A2.** γ**A3.** β (CH₂=CH-CH₂-CH₃)**A4.** α. ΣΩΣΤΗ

β. ΣΩΣΤΗ

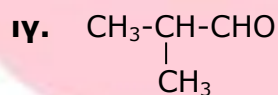
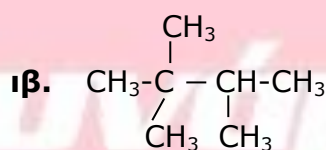
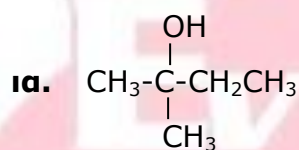
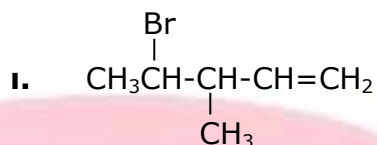
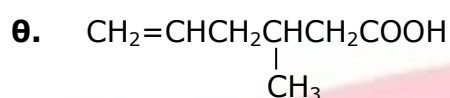
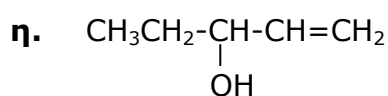
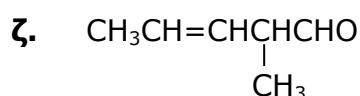
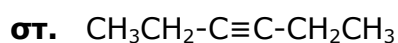
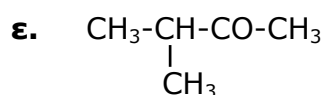
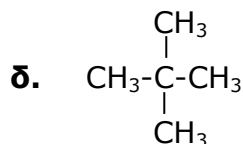
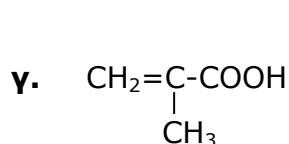
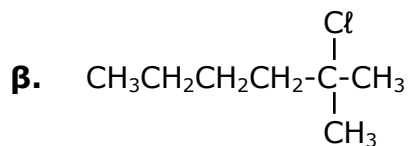
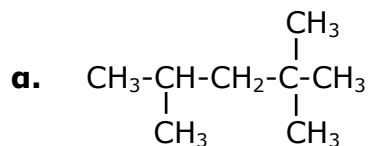
γ. ΛΑΘΟΣ

δ. ΛΑΘΟΣ (αποτελούν τις δύο μορφές του καρβονυλίου)

ε. ΣΩΣΤΗ

A5. α → iv, β → v, γ → i, δ → iii, ε → ii**ΘΕΜΑ Β****B1. α. ΛΑΘΟΣ** Η ένωση CH₃CH=O είναι κορεσμένη, αφού δεν περιέχει πολλαπλό δεσμό μεταξύ ατόμων C (ο διπλός δεσμός είναι μεταξύ C και O).**β. ΛΑΘΟΣ** Ένας ακόρεστος υδρογονάνθρακας έχει τουλάχιστον 2 άτομα C, μεταξύ των οποίων υπάρχει πολλαπλός δεσμός.**B2. α.** προπένιο**β.** μεθανικό οξύ**γ.** βρωμομεθάνιο**δ.** αιθανόλη**ε.** προπανόνη**στ.** αιθίνιο**ζ.** εξανάλη**η.** προπαδιένιο**θ.** χλωροαιθάνιο**ι.** βουτάνιο**B3. α.** CH₃COOH**β.** HCHO**γ.** CH₃CH₂CH₃**δ.** CH₃CH₂COCH₃**ε.** CHCl₃**στ.** CH₂=CH₂**ζ.** CH₃CH₂CH₂CH₂COOH**η.** CH₃C≡CH**θ.** CH₃CH₂Br**ΘΕΜΑ Γ****Γ1. α.** 3-βουτενάλη**β.** 4-πεντινικό οξύ**γ.** 3-μεθυλο-1-βουτανόλη**δ.** 1-βουτένιο**ε.** μεθυλοπροπάνιο**στ.** 1,3-πενταδιένιο**ζ.** 2-πεντανόνη**η.** 5-μεθυλο-1-εξένιο**θ.** 1,1,2-τριχλωροαιθάνιο**ι.** 2-βρωμοβουτάνιο**ια.** 2,2-διμεθυλοβουτάνιο**ιβ.** 3-μεθυλοβουτανικό οξύ

Γ2.



ΘΕΜΑ Δ

Δ1. α. δισυθλαιθέρας

β. μεθυλοπροπυλαιθέρας

γ. αιθυλοϊσοπροπυλαιθέρας

Δ2. α. προπανικός αιθυλεστέρας

β. μεθανικός βουτυλεστέρας

γ. μεθυλοπροπανικός προπυλεστέρας

Δ3. α. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

β. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$

γ. $\text{CH}_3\underset{\text{CH}_3}{\text{CHO}}\text{CH}_2\text{CH}_3$

δ. $\text{HCOOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

Δ4. α. $\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$

β. HCOOCH_3