

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΑΤΟΣ ΧΗΜΕΙΑΣ Β ΛΥΚΕΙΟΥ 18-10-15

ΘΕΜΑ Α

α1. δ, α2. α, α3. β, α4. γ, α5. β

ΘΕΜΑ Β

B1. α) σωστό, β) λάθος, γ) Λάθος

B2. 1-E, 2-Γ, 3-Z, 4-A, 5-Δ, 6-B, 7-Στ

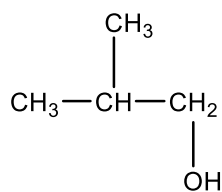
ΘΕΜΑ Γ

Γ1. α) C₃H₄ & C₆H₁₀

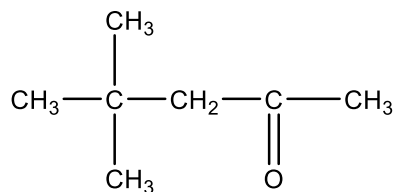
β) C₄H₆ & C₇H₁₂

γ) C₃H₆ & C₆H₁₂

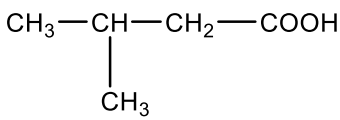
Γ2. α) $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$



γ)

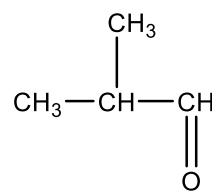


ε)

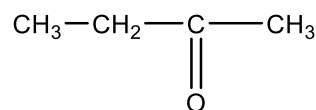


η)

β) CH_3-COOH



δ)



ζ)

θ) CH_3-OH

θ)

ΘΕΜΑ Δ

Δ1. α) βουτ-3-εν-2-ονη

γ) βουτ-1-εν-3-ιολιο

ε) 2-βουτανονη

η) 3-μεθυλ-4-αιθυλ-πεντ-4-εν-2-ονη

β) βουτ-2-ενικό οξύ

δ) πεντα-1,4-διεν-3-ολη

ζ) 2-αιθυλ-προπ-2-ενικό οξύ

θ) 3,4,4-τριμεθυλ-πεντ-1-ιολιο

Δ2. Έστω x moles από το A (C_vH_{2v+2}) και γ moles από το B (C_kH_{2k+2}).

Άρα ισχύει 2x=y (1) και

από τους όγκους έχουμε

$$V_A + V_B = 22,4 \Rightarrow 2 \cdot x \cdot 22,4 + \gamma \cdot 22,4 = 17,92 \Rightarrow 2 \cdot x + \gamma = 0,8 \quad (2)$$

Άρα από την (1) και (2) θα έχουμε γ=0,4mol και x=0,2mol

$$\text{Από την σχέση των μαζών θα έχουμε: } m_A + m_B = 14,4 \Rightarrow 0,2(14v+2) + 0,4(14k)=14,4 \Rightarrow$$

v + 2k = 5 και επειδή v>1 και k>2 άρα v=1 και k=2.