

ΠΡΟΣΟΜΟΙΩΣΗ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ Β' ΛΥΚΕΙΟΥ

ΣΑΒΒΑΤΟ 26 ΑΠΡΙΛΙΟΥ 2025

ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ ΠΡΟΣΑΝΑΤΟΛΙΣΜΟΥ

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

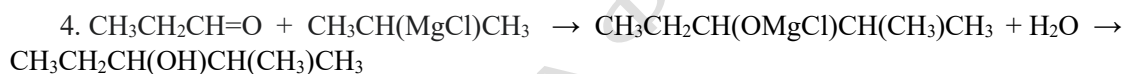
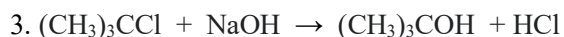
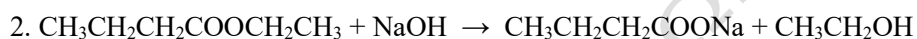
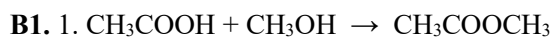
ΘΕΜΑ Α

A1. α A2. δ A3. γ A4. δ

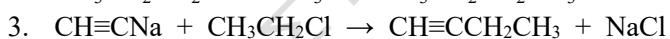
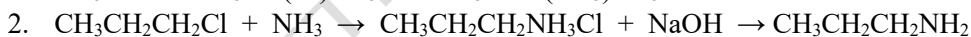
A5.

1. Λ 2. Λ 3. Σ 4. Σ 5. Σ

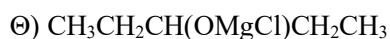
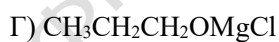
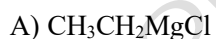
ΘΕΜΑ Β

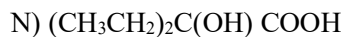
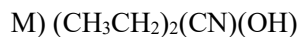
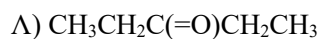


B2.



ΘΕΜΑ Γ





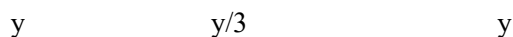
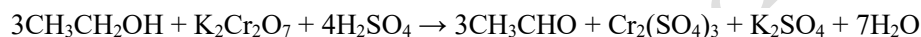
**Γ2)** Τα mol του  $\text{KMnO}_4$  είναι  $0,5 \text{ L} \cdot 2\text{M} = 1 \text{ mol}$ . Τα mol της  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$  είναι  $\frac{90}{60\text{g/mol}} = 1,5 \text{ mol}$



Έχουμε από την εξίσωση ότι 5 μολ προπανόλης απαιτούν 4 μολ  $\text{KMnO}_4$  για πλήρη οξείδωση. Άρα τα 1.5 απαιτούν 1.2 μολ. Άρα το διάλυμα αποχρωματίζεται αφού έχουμε μόνο 1 μολ  $\text{KMnO}_4$

### ΘΕΜΑ Δ

**Δ1.** Είναι  $n=0.25 \text{ mol}$



$$x+y = 0.25 \text{ mol και } x/2 + y/3 = 0,15 \text{ (τα mol του διαλύματος } \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7\text{)}. y = 0.05, x = 0.20$$



Άρα τα mol του ιζήματος είναι 0,05. Με την βοήθεια του  $M_r$  προκύπτει μάζα  $m = 7.15\text{g}$