

ΦΡΟΝΤΙΣΤΗΡΙΑ
ΟΜΟΚΕΝΤΡΟ
Α. Φλωρόπουλου
 για μαθητές με απαιτήσεις

30
 ΧΡΟΝΙΑ ΑΥΤΟΤΕΛΕΙΑΣ

<http://www.floropoulos.gr> - email: info@floropoulos.gr

• ΚΕΝΤΡΟ ΑΘΗΝΑΣ: Βερανζέρου 6, Πλατεία Κάνιγγος, Τηλ.: 210-38.14.584, 38.02.012, Fax: 210-330.42.42
 • ΑΓ. ΔΗΜΗΤΡΙΟΣ: Λ. Βουλιαγμένης 244 (μετρό Δάφνης), Τηλ.: 210-9.76.76.76, 9.76.76.77

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΣΤΟ ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΑ ΧΗΜΕΙΑΣ ΠΡΟΣΑΝΑΤΟΛΙΣΜΟΥ Β ΛΥΚΕΙΟΥ

Σάββατο 5 Απριλίου 2025

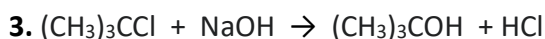
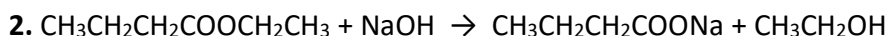
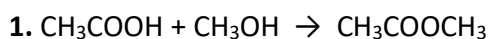
ΘΕΜΑ Α

A1. β A2. δ A3. γ A4. δ

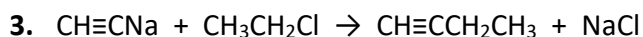
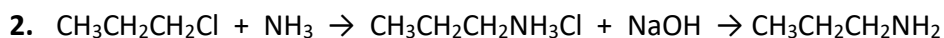
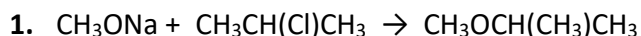
A5. 1. Λ 2. Λ 3. Σ 4. Σ 5. Σ

ΘΕΜΑ Β

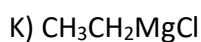
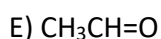
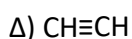
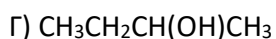
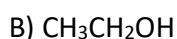
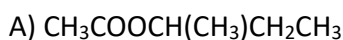
B1.



B2.



ΘΕΜΑ Γ



Λ) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$

Τα mol του Βρωμίου είναι $0,5 \text{ L} \cdot 2 \text{ M} = 1 \text{ mol}$. Τα mol του $\text{CH}\equiv\text{CH}$ είναι $\frac{52\text{g}}{26\text{g/mol}} = 2 \text{ mol}$

Το $\text{CH}\equiv\text{CH}$ αποχρωματίζει μέχρι 4 mol βρωμίου. Άρα το διάλυμα αποχρωματίζεται. Στο τέλος παραμένουν 1 mol $\text{CH}\equiv\text{CH}$ και 1 mol $\text{BrCH}=\text{CHBr}$.

ΘΕΜΑ Δ

Δ1. Είναι $n_A=0.1 \text{ mol}$, οπότε $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$

Δ2. $2\text{NaOH} + \text{SO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

και

$\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

0,2 mol 0.1 mol

0.1 mol 0.1 mol

Σύνολο 0,3 mol NaOH ή $V_{\text{NaOH}} = 600\text{ml}$