

## ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΧΗΜΕΙΑ Γ ΛΥΚΕΙΟΥ 5/2/17

### ΘΕΜΑ Α

A1. β, A2. α, A3. β, A4. α, A5. γ

### ΘΕΜΑ Β

B1.α)κατεύθυνση: προς τα δεξιά

υ<sub>N2</sub>: αύξηση

α:αύξηση

β)κατεύθυνση: προς τα αριστερά

υ<sub>N2</sub>: μείωση

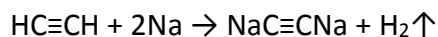
α:μείωση

γ)κατεύθυνση: προς τα δεξιά

υ<sub>N2</sub>: αύξηση

α:αύξηση

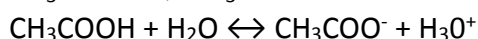
B2. α) Σωστό



β) Σωστό

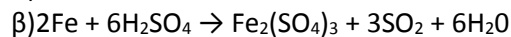
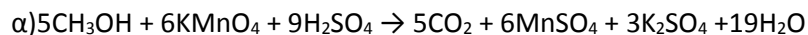
$$C=n/V \Leftrightarrow C=m/Mr \cdot V \Leftrightarrow C=\rho/Mr \Leftrightarrow C=1000/18=55,5M$$

γ) Σωστό



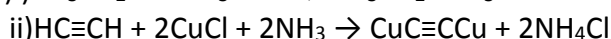
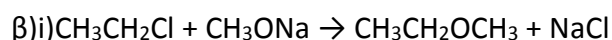
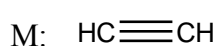
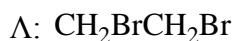
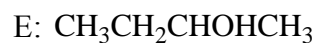
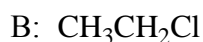
Υπάρχει Ε.Κ.Ι. στα  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ , αλλά τα  $\text{H}_3\text{O}^+$  συνεχίζουν να είναι περισσότερα των  $\text{OH}^-$  από τον αυτοιοντισμό του νερού.

B3.



### ΘΕΜΑ Γ

Γ1.α)



γ) Δ αντιδρά με Tollens, ενώ η Ε αντιδρά με Na.

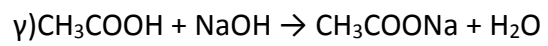
δ) Είναι  $n_E=0,3\text{mol}$ , άρα  $n_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}=0,1\text{mol}$  και  $V_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}=2\text{L}$

### ΘΕΜΑ Δ

Δ1.

α)  $\text{pH}_1=1$ ,  $\text{pH}_2=3$

β) Μετά την αντίδραση η  $C'_{\text{HCl}}=0,01\text{M}$ , οπότε  $\text{pH}_3=2$



Το  $\text{CH}_3\text{COOH}$  είναι σε περίσσεια οπότε  $C_{\text{ox}}=0,03-0,1V/0,6+V$  και  $C_{\text{bas.}}=0,1V/0,6+V$ .

Αφού  $\text{pH}=5$ ,  $V=0,2\text{L}$