



Γ' ΛΥΚΕΙΟΥ

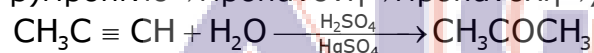
ΧΗΜΕΙΑ ΘΕΤΙΚΗΣ ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ
ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ**Θέμα 1ο**

- α) 1.14 2.6 3.0 4.4 5.4
 β) 3.Σ
 γ) 3,5,2,1,4,6
 δ) 3
 ε) 1

Θέμα 2ο

- α) Δ, Α, Β=Γ,
 Α ρ 17^η Ομ 3^η Περ
 Β δ 9^η Ομ 4^η Περ
 Γ ρ 15^η Ομ 2^η Περ
 Δ ρ 18^η Ομ 3^η Περ

β) Προπίνιο → Προπανόνη → Προπανόλη → χλωροπροπανιο



γ) 1,2,3

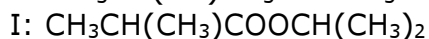
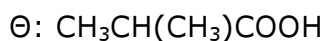
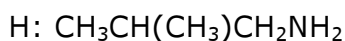
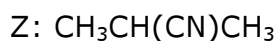
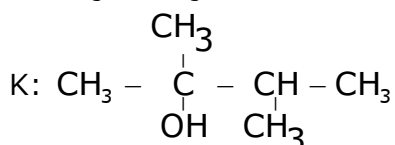
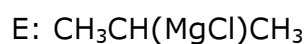
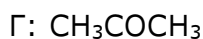
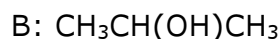
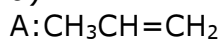
Στην περίπτωση της 2 να γραφούν δύο αντιδράσεις – περιπτώσεις

- δ) 1 → Δ₁
 2 → Δ₂
 3 → Δ₃

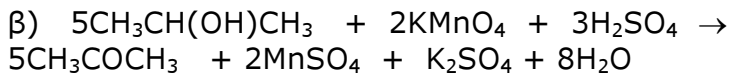
ε) Σωστή η 4

Θέμα 3ο

α)



Τα θέματα προορίζονται για αποκλειστική χρήση της φροντιστηριακής μονάδας

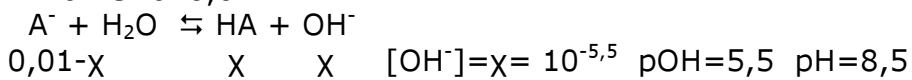


$$\gamma) V=0,8\text{L}$$

Θέμα 4°

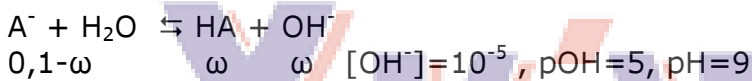
$$K_a = \frac{10^{-6}}{0,1} = 10^{-5}$$

1. Στο τελικό διάλυμα και στο ισοδύναμο σημείο η συγκέντρωση του διαλύματος στο αλάτι NaA είναι 0,01M .



2. $[\text{H}_3\text{O}^+]=0,1+\psi=0,1 \quad \text{pH}=1$
 $\psi=10^{-5}, \alpha=10^{-4}$

3. Θα γίνει πλήρης εξουδετέρωση των δύο οξέων και θα δημιουργηθεί διάλυμα άλατος NaA 0,1M



4. pH=7

ΧΙΩΤΗΣ
ΦΡΟΝΤΙΣΤΗΡΙΑ