

ΧΗΜΕΙΑ ΠΡΟΣΑΝΑΤΟΛΙΣΜΟΥ 2018

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ - ΛΥΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ Α

A₁ → (Β)

A₂ → (Β)

A₃ → (Υ)

A₄ → (δ)

A₅ → (δ)

ΘΕΜΑ Β

B1.

- α) ${}_{12}\text{Mg}$: 3η περίοδος 2η ομάδα
 ${}_{5}\text{B}$: 2η περίοδος 13η ομάδα

β) ΣMg έχει λιγότερους στοιβαδών

γ) ΣB γιατί το ενεργειακό
 "σκέλετος" χύνεται μετά τον
 τρίτο ιοντισμό

δ) 2P

ε) Τις (οπως έχει το σχήμα)
 είναι πιο δύσκολο να αποσπαστεί
 ηλεκτρόνιο από κατιόν απ' όση
 από ουδέτερο άτομο

ΘΕΜΑ Β

B2.

α) Η καμνην (i) στο H_2
και η (β) στο CO

β) Το ευρος (Δr) της κάθε καμνην
αντιστοιχεί στον συντελεστή

γ) $\boxed{i}$ $T_1 < T_2$

Η αντίδραση είναι εξωθερμη
αρα παραχεται περιβοτερη σθεση
στην χαμηλη θερμοκρασια

~~$\boxed{ii}$~~ Στην T_2 αποκαθεται,

πιο γρηγορα η XI γιοτι

εννοειται η ταχυτητα απο

στην αυξημενη θερμοκρασια

ΘΕΜΑ Β

B₃ .

α) Ομωγενής

Το H_2O_2 και ο καταλύτης
είναι διαλυμένα στο νερό

β) Σχηματίζει

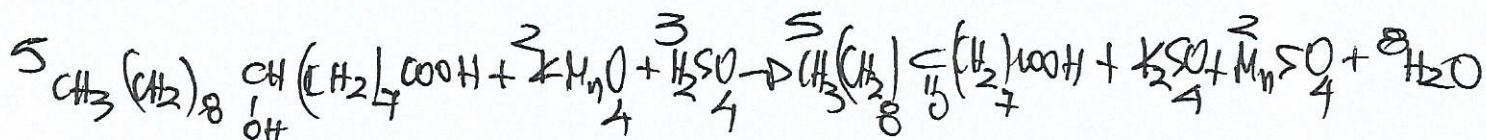
γ) Η αντίδραση είναι εξωθερμική

και η πορεία (z) έχει

χαμηλότερη ενέργεια ενεργειακού

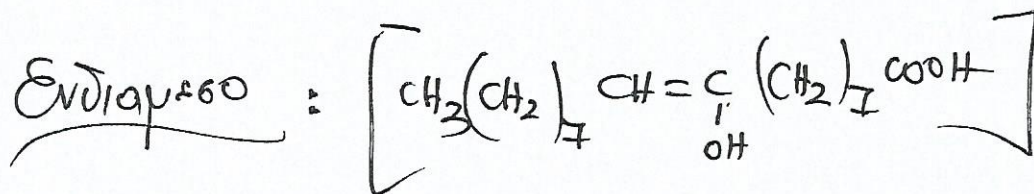
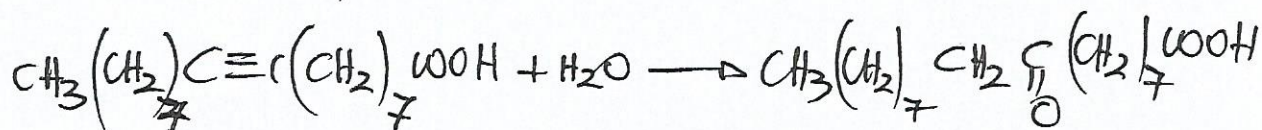
ΘΕΜΑ Γ

Γ1. δ)



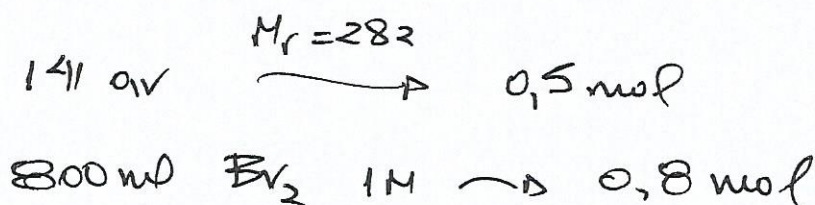
δ) Όχι γιατί δεν είναι
μεθυλο καρβονική $\left(\text{R} \underset{\text{O}}{\underset{\text{O}}{\text{C}}} \text{CH}_3 \right)$

ε)



ΘΕΜΑ Γ

Γ2.



α) Παραχόντων Br_2 εν
εξιστάτος 68 εξάικο
0,5 mol προϊόντος

$$\text{Ans} \quad (0,5 \cdot 442)_{\text{g}} \rightarrow \underline{\underline{221 \text{ gV}}}$$

β) Αναίτονται 0,3 mol C_2H_4

$$\text{Ans} \quad (0,3 \cdot 224)_{\text{g}} = \underline{\underline{6,72 \text{ g}}}$$