

**Ωριαία γραπτή δοκιμασία Α' τετραμήνου στο μάθημα της Χημείας
Ονοματεπώνυμο :**

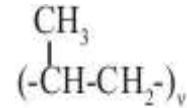
Ημερομηνία :

Τάξη :

ΘΕΜΑ 1ο

Α) ΝΑ ΧΑΡΑΚΤΗΡΙΣΕΤΕ ΤΙΣ ΠΑΡΑΚΑΤΩ ΠΡΟΤΑΣΕΙΣ ΩΣ ΣΩΣΤΕΣ (Σ) Ή ΩΣ ΛΑΘΟΣ (Λ).

1) Το $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$ όταν πολυμερισθεί δίνει σαν προϊόν

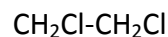


2) Η επόμενη ένωση $\text{HC}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$ ονομάζεται προπίνιο.

3) Η ένωση C_5H_{10} είναι αλκίνιο.

4) Η ανίχνευση του τριπλού δεσμού γίνεται με αποχρωματισμό υδατικού διαλύματος Cl_2 .

5) Όταν στο $\text{CH}\equiv\text{CH}$ προσθέσω Cl_2 το μοναδικό προϊόν που παίρνω είναι το



(Μονάδες 15)

B) Τι είναι πολυμερισμός;

(Μονάδες 10)

ΘΕΜΑ 2ο

A) Με ποια αντίδραση ανιχνεύουμε τον τριπλό δεσμό, όταν αυτός βρίσκεται στο τελευταίο άτομο άνθρακα; (Να γραφεί και ένα παράδειγμα αντίδρασης).

(Μονάδες 15)

B) Σε τρία διαφορετικά δοχεία βρίσκονται οι ουσίες αιθάνιο, προπίνιο, και αιθένιο.

Η ουσία που βρίσκεται στο πρώτο δοχείο αποχρωματίζει διάλυμα Br_2 σε CCl_4 και αντιδρά με Na και ελευθερώνεται H_2 .

Η ουσία που βρίσκεται στο δεύτερο δοχείο αποχρωματίζει διάλυμα Br_2 σε CCl_4 και δεν αντιδρά με Na .

Η ουσία που βρίσκεται στο τρίτο δοχείο δεν αποχρωματίζει διάλυμα Br_2 σε CCl_4 και δεν αντιδρά με Na .

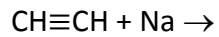
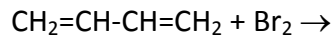
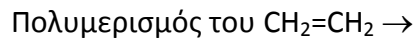
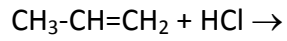
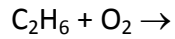
Να βρείτε ποια ουσία περιέχει κάθε δοχείο.

(Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας).

(Μονάδες 10)

ΘΕΜΑ 3°

Να συμπληρώσετε τις παρακάτω αντιδράσεις, όπου αυτές γίνονται:



(Μονάδες 25)

ΘΕΜΑ 4°

Καίγονται πλήρως 8,2g C_6H_{10} . Πόση είναι η μάζα του CO_2 που παράγεται;

Δίνονται τα Ar: C=12, H=1, O=16