

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

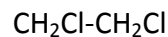
Ημερομηνία :

Τάξη :

ΘΕΜΑ 1ο

A) 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 $(-\text{CH}_2-\text{CH}_2-)_n$
- 2) Η επόμενη ένωση $\text{HC}=\text{C}-\text{CH}_3$ ονομάζεται προπίνιο.
- 3) Η ένωση C_5H_{12} είναι αλκένιο.
- 4) Η ανίχνευση του διπλού δεσμού γίνεται με αποχρωματισμό υδατικού διαλύματος Cl_2 .
- 5) Όταν στο $\text{CH}\equiv\text{CH}$ προσθέσω HCl το μοναδικό προϊόν που παίρνω είναι το



(Μονάδες 15)

B) Τι αναφέρει ο κανόνας του Markovnikov

(Μονάδες 10)

ΘΕΜΑ 2ο

A) Με ποια αντίδραση ανιχνεύουμε τον πολλαπλό δεσμό; (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 δεν αντιδρά με διάλυμα CuCl σε αμμωνία.

Η ουσία που βρίσκεται στο δεύτερο δοχείο αποχρωματίζει διάλυμα Br_2 σε CCl_4 και αντιδρά με διάλυμα CuCl σε αμμωνία δίνοντας ίζημα.

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

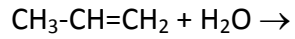
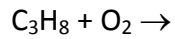
Να βρείτε ποια ουσία περιέχει κάθε δοχείο.

(Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας).

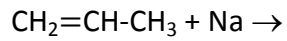
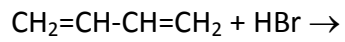
(Μονάδες 10)

ΘΕΜΑ 3°

Να συμπληρώσετε τις παρακάτω αντιδράσεις, όπου αυτές γίνονται:



Πολυμερισμός του $\text{CH}_2=\text{CHCl}$ \rightarrow



(Μονάδες 25)

ΘΕΜΑ 4°

Καίγονται πλήρως 4,4g C_3H_8 . Πόση είναι η μάζα του H_2O που παράγεται;

Δίνονται τα Ar: C=12, H=1, O=16