

**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  $\text{C}_5\text{H}_{12}$  είναι αλκένιο.
- 4) Η ανίχνευση του διπλού δεσμού γίνεται με αποχρωματισμό υδατικού διαλύματος  $\text{Cl}_2$ .
- 5) Όταν στο  $\text{CH}\equiv\text{CH}$  προσθέσω  $\text{HCl}$  το μοναδικό προϊόν που παίρνω είναι το  $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}_2\text{Cl}$

**(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) Δίνονται οι πιο κάτω πληροφορίες που αφορούν την άγνωστη ουσία X:

1. Αποχρωματίζει διάλυμα  $\text{Br}_2$  σε  $\text{CCl}_4$ .
2. Δεν αντιδρά με  $\text{Na}$ .

Επομένως η ένωση X είναι:

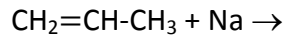
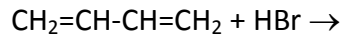
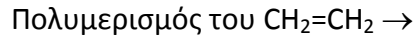
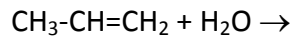
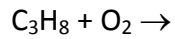
- α. το προπίνιο
- β. το αιθένιο
- γ. το αιθάνιο
- δ. το βουτάνιο

Να επιλέξετε και να αιτιολογήσετε τη σωστή απάντηση.

**(Μονάδες 10)**

**ΘΕΜΑ 3°**

Να συμπληρώσετε τις παρακάτω αντιδράσεις, όπου αυτές γίνονται:



**(Μονάδες 25)**

**ΘΕΜΑ 4°**

Καίγονται πλήρως 7,2g  $\text{C}_6\text{H}_{10}$ . Πόση είναι η μάζα του  $\text{H}_2\text{O}$  που παράγεται;

Δίνονται τα Ar: C=12, H=1, O=16