

# ΤΕΣΤ ΣΤΙΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ ΠΡΟΣΘΗΚΗΣ

ΟΝΟΜΑ

ΕΠΩΝΥΜΟ

- Το κύριο προϊόν Α της παρακάτω αντίδρασης είναι:

$$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow \text{A}$$

**A.**

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 \\ | \\ \text{Br} \end{array}$$

**B.**

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CHCH}_3 \\ | \\ \text{Br} \end{array}$$

**Γ.**

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2 \\ | \\ \text{Br} \end{array}$$
- Κατά την καύση ορισμένου όγκου ενός υδρογονάνθρακα Α παράγεται 3πλάσιος όγκος  $\text{CO}_2$  και 2πλάσιος όγκος υδρατμών (οι όγκοι μετρήθηκαν στις ίδιες συνθήκες). Με προσθήκη νερού στον Α σε όξινο περιβάλλον παράγεται:

**A.** προπανόνη

**B.** 2-προπανόλη

**Γ.** προπανάλη
- Για να διακριθεί αν μια ένωση είναι το προπίνιο ή το προπένιο, σε μικρή ποσότητα δείγματος προστίθεται:

**A.** ? διάλυμα  $\text{Br}_2/\text{CCl}_4$    **B.** ?  $\text{H}_2/\text{Ni}$    **C.** ?  $\text{CuCl}/\text{NH}_3$    **D.** ?  $\text{HCl}$
- Κατά τη διαβίβαση μεθυλοπροπενίου σε  $\text{HBr}$  προκύπτει:

**A.** ? κυρίως 2-βρώμο μέθυλοπροπάνιο

**C.** ? κυρίως 2-βρώμο μέθυλοπροπένιο

**B.** ? αποκλειστικά 2-βρώμομέθυλο προπένιο

**D.** ? αποκλειστικά 2-βρώμομέθυλο προπάνιο
- Μια αέρια οργανική ένωση Χ αντιδρά με νερό σε όξινο περιβάλλον και δίνει ως κύριο προϊόν πρωτοταγή αλκοόλη. Η ένωση Χ μπορεί να είναι:

**A.** Αιθάνιο

**B.** Αιθίνιο

**Γ.** Αιθένιο