

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 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 Br_2/CCl_4

B. ? H_2/Ni

C. ? CuCl/NH_3

D. ? HCl
- Κατά τη διαβίβαση μεθυλοπροπενίου σε HBr προκύπτει:

A. ? κυρίως 2-βρώμο μέθυλοπροπάνιο

B. ? αποκλειστικά 2-βρώμομέθυλο προπένιο

C. ? κυρίως 2-βρώμο μέθυλοπροπένιο

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