

ΤΕΣΤ ΣΤΙΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ ΠΡΟΣΘΗΚΗΣ ΑΠΟΣΠΑΣΗΣ ΠΟΛΥΜΕΡΙΣΜΟΥ

ΟΝΟΜΑ

ΕΠΙΘΕΤΟ

1.

Η σχετική μοριακή μάζα πολυπροπυλενίου είναι ίση με 126.000. Ο αριθμός μορίων του μονομερούς που αποτελούν το μόριο του πολυμερούς είναι:

- A. ? 1000 B. ? 2000 C. ? 3000 D. ? 4000

2.

Κατά την πλήρη υδρογόνωση της, μεγαλύτερη % αύξηση της μάζας της παρουσιάζει η ένωση:

- A. ? Αιθένιο B. ? Αιθίνιο C. ? Προπένιο D. ? Προπίνιο

3.

Ίσες μάζες για καθέναν από τους υδρογονάνθρακες: προπάνιο, αιθένιο, προπίνιο και 1,4-πενταδιένιο απαιτούν για την πλήρη ανόρθωση των πολλαπλών δεσμών μάζες υδρογόνου $\chi, \psi, \zeta, \omega$ αντίστοιχα. Η διάταξη των μαζών κατά αύξουσα τιμή είναι:

- A. ? $\chi < \zeta < \psi < \omega$ B. ? $\psi > \zeta > \omega > \chi$ C. ? $\chi < \psi = \zeta = \omega$ D. ? $\chi < \omega < \psi < \zeta$

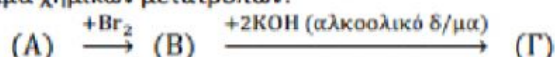
4.

Κατά την προσθήκη I_2 σε προπένιο παράγεται/ονται:

- A. ? 1,2-δι-ιωδοπροπάνιο C. ? 1-ιωδοπροπάνιο & 2-ιωδοπροπάνιο
B. ? 2-ιωδοπροπάνιο D. ? Δεν αντιδρούν

5.

Δίνεται το παρακάτω διάγραμμα χημικών μετατροπών:



Η ένωση (A) ανήκει στους ακόρεστους υδρογονάνθρακες με ένα διπλό δεσμό. Αν η σχετική μοριακή μάζα της (B) είναι $M_r(B)=202$ τότε η ένωση (Γ) έχει μοριακό τύπο:

- A. ? C_3H_4 B. ? C_3H_6 C. ? C_3H_8 D. ? C_4H_6