

ΤΕΣΤ ΣΤΙΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ ΠΡΟΣΘΗΚΗΣ ΑΠΟΣΠΑΣΗΣ ΠΟΛΥΜΕΡΙΣΜΟΥ

ΟΝΟΜΑ

ΕΠΙΘΕΤΟ

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

A. ? Αιθένιο B. ? Αιθίνιο C. ? Προπένιο D. ? Προπίνιο
- Ίσες μάζες για καθέναν από τους υδρογονάνθρακες: προπάνιο, αιθένιο, προπίνιο και 1,4-πενταδιένιο απαιτούν για την πλήρη ανόρθωση των πολλαπλών δεσμών μάζες υδρογόνου χ,ψ,ζ,ω 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. ? $\chi < \omega < \psi < \zeta$
- 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
- Δίνεται το παρακάτω διάγραμμα χημικών μετατροπών:

$$(A) \xrightarrow{+Br_2} (B) \xrightarrow{+2KOH \text{ (αλκοολικό δ/μα)}} (Γ)$$

Η ένωση (Α) ανήκει στους ακόρεστους υδρογονάνθρακες με ένα διπλό δεσμό. Αν η σχετική μοριακή μάζα της (Β) 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