

ΤΕΣΤ ΣΤΙΣ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ ΠΡΟΣΘΗΚΗΣ-ΑΠΟΣΠΑΣΗΣ-ΥΠΟΚΑΤΑΣΤΑΣΗΣ

ΟΝΟΜΑ

ΕΠΙΘΕΤΟ

1. Από τις ακόλουθες ποσότητες άκυκλων υδρογονανθράκων απαιτεί την μεγαλύτερη ποσότητα υδρογόνου (σε mol) για να μετατραπεί σε αλκάνιο: ($A_{\text{C}}=12$ και $A_{\text{H}}=1$)

$x \text{ g C}_2\text{H}_2$
 $2x \text{ g C}_3\text{H}_6$
 $x \text{ g C}_2\text{H}_6$

Η ένωση Α προκύπτει με προσθήκη νερού σε αλκένιο και έχει περιεκτικότητα 21,6% σε οξυγόνο. Η Α μπορεί να είναι:

1 ή 2 προπανόλη
2-βουτανόλη ή
μεθυλο-2-προπανόλη
μεθυλο-1-προπανόλη
2. Για να διακρίνουμε αν μια ένωση είναι το προπίνιο ή το 1,3-βουταδιένιο επιδρούμε με:

διάλυμα Br_2/CCl_4
Na
 H_2/Ni
3. Από τις παρακάτω ενώσεις, δεν μπορεί να αφυδατωθεί προς αλκένιο η:

A. ? $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
B. ? $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{OH}$
C. ? $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{OH}$
D. ? $\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$
4. 0,2 mol ατμών μιας οργανικής ένωσης Χ διαβιβάζονται σε καστανέρυθρο διάλυμα Br_2 σε CCl_4 και συγκρατούνται. Μετά το τέλος της διαδικασίας η μάζα του διαλύματος βρίσκεται αυξημένη κατά 17,2 g. Η ένωση Χ μπορεί να είναι το:

A. ? αιθένιο.

B. ? 1-βουτίνιο

C. ? 3-μεθυλοπεντάνιο

D. ? 2-βουτενικό οξύ
5. Από τις ακόλουθες ενώσεις δίνει ένα μοναδικό προϊόν κατά την αντίδρασή της με HCl:

A. ? 1-βουτένιο
B. ? 2-βουτένιο
C. ? 1-βουτίνιο
D. ? 2-βουτίνιο