ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ ΣΤΙΣ ΑΛΚΟΟΛΕΣ-ΑΛΔΕΥΔΕΣ

ΟΝΟΜΑ	ΕΠΙΘΕΤΟ

1. Από τις ενώσεις: Α: 1-βουτανόλη, Β: βουτανόνη, Γ: βουτανάλη, Δ: βουτανικό οξύ, Ζ: μεθυλο-2-προπανόλη μπορούν να αποχρωματίσουν το όξινο διάλυμα $KMnO_4$ οι:

A. ? Α,Β,Γ,Ζ B. ? Α,Γ C ? Α,Γ,Ζ D. ? Α,Β,Γ

αντιδρούν με μεταλλικό Κ:

A. ? Α,Δ,Ζ B. ? Α,Β,Δ,Ζ C ? Α,Δ D. ? Α,Γ,Ζ

2. Από τις ακόλουθες προτάσεις είναι ορθή η :

A. ? Το κύριο προϊόν της αφυδάτωσης της 2-μεθυλο-3-πεντανόλης είναι το 4-μεθυλο-2-πεντένιο.

B. ? Με προσθήκη HCl στο 1-βουτίνιο παρασκευάζεται 2-χλώρο βουτάνιο.

C ? Με επίδραση όξινου διαλύματος $KMnO_4$ στην αιθανάλη παρασκευάζεται αιθανικό οξύ.

D. ? Με επίδραση αντιδραστηρίου Fehling στην αιθανάλη σχηματίζεται καθρέφτης αργύρου.

3. Το κορεσμένο μονοκαρβοξυλικό οξύ Α μπορεί να παρασκευαστεί από την οξική ζύμωση της αλκοόλης Β, η οποία είναι το προϊόν της αλκοολικής ζύμωσης. Τα Α και Β αντιδρούν σε όξινο περιβάλλον. Το προϊόν Γ είναι ο:

A. ? διαιθυλαιθέρας B. ? μεθανικός αιθυλεστέρας

C ? αιθανικός μεθυλαιθέρας D. ? αιθανικός αιθυλεστέρας

4. Η κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη Α μπορεί να προκύψει ως κύριο προϊόν προσθήκης νερού σε αλκένιο και δεν αποχρωματίζει το όξινο διάλυμα $KMnO_4$. Η Α και το κορεσμένο μονοκαρβοξυλικό οξύ Β έχουν την ίδια σχετική μοριακή μάζα. Αντιδρούν σε όξινο περιβάλλον και σχηματίζεται οργανική ένωση Γ. Η σχετική μοριακή μάζα της Γ μπορεί να είναι ίση με:

A. ? 130 B. ? 116 C ? 102 D. ? 74

5. Μία κορεσμένη μονοσθενής και άκυκλη αλκοόλη (Α) έχει 50 % περισσότερη μάζα άνθρακα C από ότι μάζα οξυγόνου: Ο. Η (Α) είναι η:

A. ? Μεθανόλη B. ? 2-προπανόλη C ? 1-προπανόλη D. ? Αιθανόλη

6. Ένα κορεσμένο άκυκλο μονοκαρβοξυλικό οξύ Α έχει διπλάσια περιεκτικότητα σε οξυγόνο από μία κορεσμένη άκυκλη μονοσθενή αλκοόλη Β. Τα ονόματα των Α και Β μπορούν να είναι αντίστοιχα:

A. ? μεθανικό οξύ- αιθανόλη B. ? αιθανικό οξύ- αιθανόλη

C ? αιθανικό οξύ-μεθανόλη D. ? προπανικό οξύ- αιθανόλη

7. Με αντιδραστήριο Tollens αντιδρά η ένωση:

A. ? $CH_3COCH_2CH_3$ B. ? CH_3CH_2CHO C. ? CH_3OH D. ? CH_3CH_2COOH

8. Το 4° μέλος της ομόλογης σειράς των αλκοολών αντιδρά με π.H_2SO_4 στους 170°C. Η οργανική ένωση που παράγεται είναι συμμετρική και αντιδρά με HCℓ σχηματίζοντας την ένωση:

A. ? $CH_3CH(C\ell)CH_2CH_3$ B. ? $CH_2(C\ell)CH_2CH_2CH_3$ C. ? $CH_3CH_2CH_2CHC\ell_2$ D. ? CH_3CH_2COOH

LIVEWORKSHEETS