

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 αντιδραστήριου 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. ☐ -δισουλφαιθέρας 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. ☐ $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$ B. ☐ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ C. ☐ CH_3OH D. ☐ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	
8. Το 4^ο μέλος της ομόλογης σειράς των αλκοολών αντιδρά με π.H_2SO_4 στους 170^οC. Η οργανική ένωση που παράγεται είναι συμμετρική και αντιδρά με HCl σχηματίζοντας την ένωση: A. ☐ $\text{CH}_3\text{CH}(\text{Cl})\text{CH}_2\text{CH}_3$ B. ☐ $\text{CH}_2(\text{Cl})\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ C. ☐ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHCl}_2$ D. ☐ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	