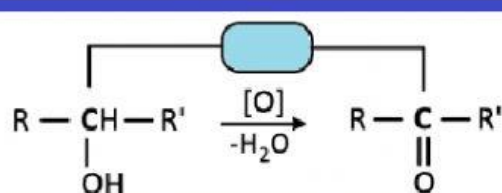
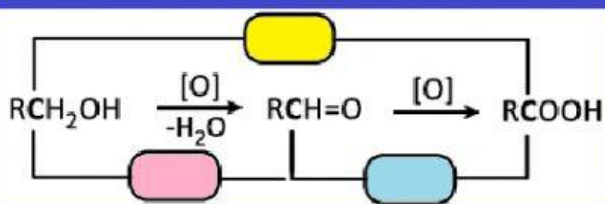


ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ ΣΤΗΝ ΟΞΕΙΔΩΣΗ ΑΛΚΟΟΛΩΝ-ΑΛΔΕΥΔΩΝ

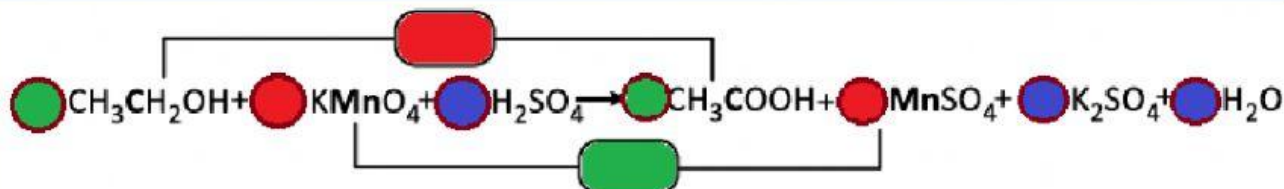
ΟΝΟΜΑ

ΕΠΙΘΕΤΟ

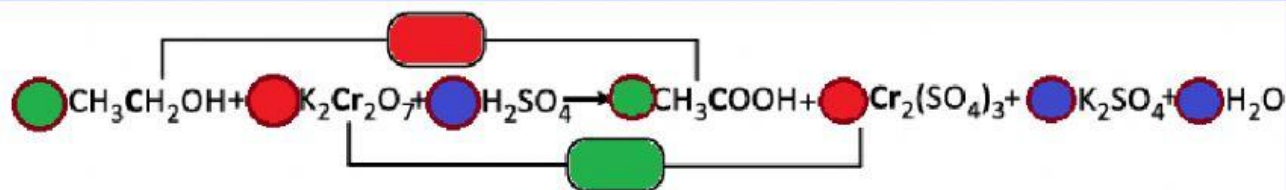
1.



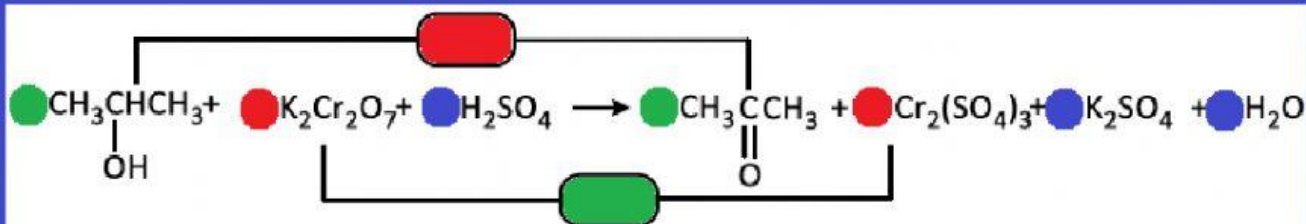
2.



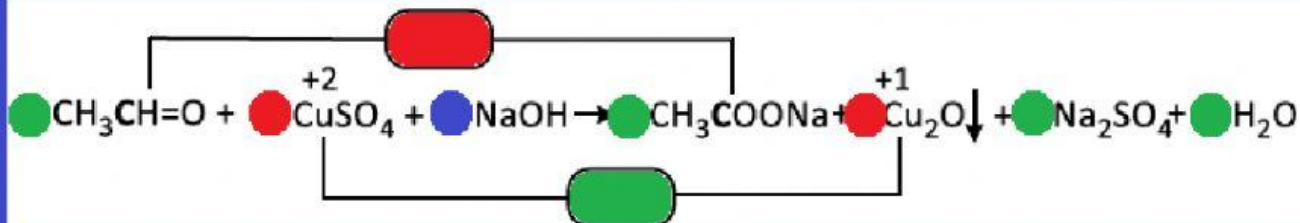
3.



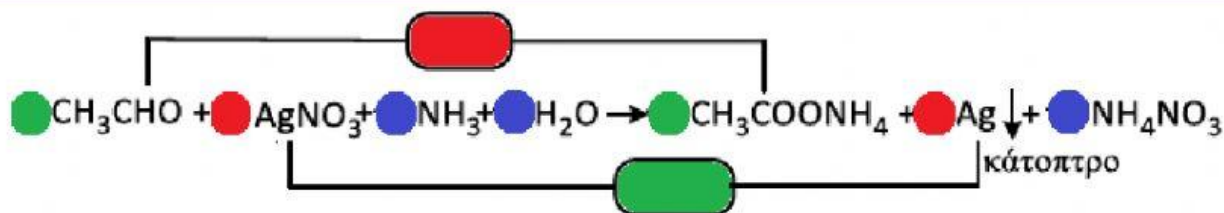
4.



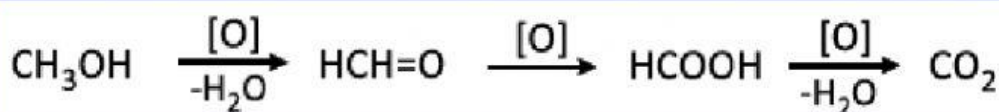
5.



6.



7.



Σ

Λ

8.



Σ

Λ

9.	$\text{HCOOH} + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
10.	+2 HCOOH HCOONa [O] +4 CO₂ Σ Λ +3 COOH COOH [O] +4 CO₂ Σ Λ
11.	$\text{COONa} \begin{array}{c} \text{COONa} \\ \\ \text{COONa} \end{array} + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
12.	$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\ \\ \text{CH=O} \end{array} + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \\ \text{COOH} \end{array} + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
13.	Με διαβίβαση 0,2 mol του αλκενίου X σε αραιό διάλυμα H_2SO_4 προκύπτουν 0,2 mol αλκοόλης Ψ, η οποία οξειδώνεται πλήρως από όξινο διάλυμα KMnO_4 0,1 M, οπότε προκύπτει το καρβοξυλικό οξύ Z. α) Από τα παραπάνω δεδομένα συμπεραίνεται ότι το αλκένιο X είναι το: i. προπένιο, ii. αιθένιο, iii. 2-βουτένιο, iv. 1-βουτένιο. β) Να υπολογίσετε τον όγκο του διαλύματος KMnO_4 που καταναλώθηκε. 1.6L 1.5L 1.4L
14.	Ποσότητα κορεσμένης μονοσθενούς αλδεϋδης μάζας 0,58 g αντιδρούν πλήρως με το αντιδραστήριο Tollens και σχηματίζονται 2,16 g κατόπτρου αργύρου. Να προσδιοριστεί ο συντακτικός τύπος της αλδεϋδης. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ Σ Λ