ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ ΣΤΗΝ ΟΞΕΙΔΩΣΗ ΑΛΚΟΟΛΩΝ

ΟΝΟΜΑ | ΕΠΙΘΕΤΟ

1.

μεταβολή

$$\square\, R\overset{-1}{C}H_2OH + \square\, K\overset{+7}{Mn}O_4 + \square\, H_2SO_4 \rightarrow \square\, R\overset{+3}{C}OOH + \square\, \overset{+2}{Mn}SO_4 + \square\, K_2SO_4 + \square\, H_2O$$

μεταβολή

2.

μεταβολή

$$\square\, R\overset{-1}{C}H_2OH + \square\, K_2\overset{+6}{Cr_2}O_7 + \square\, H_2SO_4 \rightarrow \square\, R\overset{+3}{C}OOH + \square\, \overset{+3}{Cr_2}(SO_4)_3 + \square\, K_2SO_4 + \square\, H_2O$$

μεταβολή

3.

μεταβολή

$$\square\, R_2\text{-}\overset{R_1}{\overset{|}{\overset{0}{C}}}HOH + \square\, K\overset{+7}{Mn}O_4 + \square\, H_2SO_4 \rightarrow \square\, R_2\text{-}\overset{R_1}{\overset{|}{\overset{+2}{C}}}=O + \square\, \overset{+2}{Mn}SO_4 + \square\, K_2SO_4 + \square\, H_2O$$

μεταβολή

4.

μεταβολή

$$\square\, R\overset{-1}{C}H_2OH + \square\, K_2\overset{+6}{Cr_2}O_7 + \square\, H_2SO_4 \rightarrow \square\, \overset{+1}{R}CHO + \square\, \overset{+3}{Cr_2}(SO_4)_3 + \square\, K_2SO_4 + \square\, H_2O$$

μεταβολή

5.

μεταβολή

$$\square\, R_2\text{-}\overset{R_1}{\overset{|}{\overset{0}{C}}}HOH + \square\, K_2\overset{+6}{Cr_2}O_7 + \square\, H_2SO_4 \rightarrow \square\, R_2\text{-}\overset{R_1}{\overset{|}{\overset{+2}{C}}}=O + \square\, \overset{+3}{Cr_2}(SO_4)_3 + \square\, K_2SO_4 + \square\, H_2O$$

μεταβολή

6.

μεταβολή

$$\square\, CH_3\overset{-1}{C}H_2OH + \square\, K\overset{+7}{Mn}O_4 + \square\, H_2SO_4 \rightarrow \square\, CH_3\overset{+3}{C}OOH + \square\, \overset{+2}{Mn}SO_4 + \square\, K_2SO_4 + \square\, H_2O$$

μεταβολή

7.

μεταβολή

$$\square\, CH_3\overset{-1}{C}H_2OH + \square\, K_2\overset{+6}{Cr_2}O_7 + \square\, H_2SO_4 \rightarrow \square\, CH_3\overset{+3}{C}OOH + \square\, \overset{+3}{Cr_2}(SO_4)_3 + \square\, K_2SO_4 + \square\, H_2O$$

μεταβολή

8.	μεταβολή ■ ■ $CH_3-\overset{CH_3}{\overset{\vert}{\overset{0}{C}}}HOH$ + ■ $K\overset{+7}{Mn}O_4$ + ■ H_2SO_4 → ■ $CH_3-\overset{CH_3}{\overset{\vert}{\overset{+2}{C}}}=O$ + ■ $\overset{+2}{Mn}SO_4$ + ■ K_2SO_4 + ■ H_2O μεταβολή ■
9.	μεταβολή ■ ■ $CH_3-\overset{CH_3}{\overset{\vert}{\overset{0}{C}}}HOH$ + ■ $K_2\overset{+6}{Cr_2}O_7$ + ■ H_2SO_4 → ■ $CH_3-\overset{CH_3}{\overset{\vert}{\overset{+2}{C}}}=O$ + ■ $\overset{+3}{Cr_2}(SO_4)_3$ + ■ K_2SO_4 + ■ H_2O μεταβολή ■
10.	■ $H\overset{+2}{C}OOH$ + ■ $K\overset{+7}{Mn}O_4$ + ■ H_2SO_4 → ■ $\overset{+4}{C}O_2$ + ■ $\overset{+2}{Mn}SO_4$ + ■ K_2SO_4 + ■ H_2O μεταβολή ■
11.	μεταβολή ■ ■ $H\overset{+2}{C}OOH$ + ■ $K_2\overset{+6}{Cr_2}O_7$ + ■ H_2SO_4 → ■ $\overset{+4}{C}O_2$ + ■ $\overset{+3}{Cr_2}(SO_4)_3$ + ■ K_2SO_4 + ■ H_2O μεταβολή ■