

ΤΕΣΤ ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΩΝ-2

ΟΝΟΜΑ

ΕΠΙΘΕΤΟ

Να συμπληρωθούν οι ακόλουθες αντιδράσεις

1.	$\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{H}_2\text{SO}_4} \boxed{\phantom{\text{CH}_3\text{C}(\text{OH})\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_3}}$ $\rightarrow \boxed{\phantom{\text{CH}_3\text{C}(\text{OH})\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_3}}$	$\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{C}=\text{CH}_2 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$ $\text{CH}_3\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$
2.	$\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array} + \text{HCl} \rightarrow \boxed{\phantom{\text{CH}_3-\text{CH}(\text{Cl})-\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_3}}$ $\xrightarrow{\text{HCl}} \boxed{\phantom{\text{CH}_3-\text{CH}(\text{Cl})-\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_3}}$	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}=\text{CCH}_3 \\ \\ \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2 \end{array}$
3.	$\text{HC}\equiv\text{CCH}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{H}_2\text{SO}_4} \boxed{\phantom{\text{CH}_3\text{C}(\text{OH})\text{CH}_3}}$ $\rightarrow \boxed{\phantom{\text{CH}_3\text{C}(\text{OH})\text{CH}_3}}$	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{N} \end{array}$
4.	$\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{HCN} \rightarrow \boxed{\phantom{\text{CH}_2\text{CH}(\text{CN})_2}}$	$\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{CH}_3-\text{CH}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{Cl} \end{array}$
5.	$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} + \text{HCl} \rightarrow \boxed{\phantom{\text{CH}_3-\text{CH}(\text{Cl})-\text{CH}_3}}$	$\begin{array}{c} \text{Cl} \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}=\text{CH}_2 \end{array}$