

1. $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3 \xrightarrow[\text{za studena}]{\text{KMnO}_4}$
2. $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3 \xrightarrow[\text{za tepla}]{\text{KMnO}_4}$
3. $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{HBr} \xrightarrow{\text{FeBr}_3}$
4. $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}=\text{CH}_2 \xrightarrow[\text{H}^+]{\text{H}_2\text{O}}$
5. $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{O}_2 \longrightarrow$
6. $\text{HC}\equiv\text{CH} + \text{HCl} \xrightarrow{\text{AlCl}_3} \xrightarrow[\text{AlCl}_3]{\text{HCl}}$
7. $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{HgSO}_4}$
8. $\text{H}_3\text{C}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{HgSO}_4}$
9. $\text{CH}_4 + \text{SO}_2 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{UV}}$
10. $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3 + \text{HNO}_3 \xrightarrow{\text{UV}}$
11. $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{AlCl}_3}$
12. $\text{HC}\equiv\text{CH} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{AlCl}_3} \xrightarrow[\text{AlCl}_3]{\text{Cl}_2}$
13. $n \text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3 \longrightarrow$
14. $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \longrightarrow$
15. $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 \xrightarrow[\text{Ni}]{-\text{H}_2}$
16. $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt}}$
17. $\text{H}_2\text{C} \begin{array}{l} \diagup \text{CH}_2-\text{CH}_2 \\ \diagdown \text{CH}_2-\text{CH}_2 \end{array} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{UV}}$
18. $n \text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 \longrightarrow$
19. $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{UV}}$
20. $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{Br}_2 \xrightarrow{\text{UV}}$
21. $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HBr} \longrightarrow$