

CHAPTER 18 - REACTIONS OF ALDEHYDES & KETONES

1. CCC(=O)CC + $\text{CH}_3\text{Li} \longrightarrow \xrightarrow{\text{H}_3\text{O}^+}$
2. CCC(=O)CC + $\text{NaBH}_4 \longrightarrow \xrightarrow{\text{H}^+}$
3. CCC(=O)CC + $\text{Zn(Hg)} \xrightarrow{\text{HCl}}$
4. CCC(=O)CC + $\text{H}_2\text{N-NH}_2 \longrightarrow \xrightarrow[\Delta]{\text{KOH}}$
5. CCC(=O)CC + $\text{Ph}_3\text{P-C} \begin{matrix} \text{CH}_2\text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \end{matrix} \longrightarrow$
6. CCC(=O)CC + $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons$
7. CCC(=O)CC + $\text{HCN} \xrightleftharpoons{-\text{CN}}$
8. CCC(=O)CC + $\text{CH}_3\text{NH}_2 \xrightleftharpoons{\text{H}^+}$
9. CCC(=O)CC + $\text{H}_2\text{N-OH} \xrightarrow{\text{H}^+}$
10. CCC(=O)CC + $\text{H}_2\text{N-NH-CH}_3 \xrightarrow{\text{H}^+}$
11. CCC(=O)CC + $2 \text{CH}_3\text{OH} \xrightleftharpoons{\text{H}^+}$
12. CCC(=O)CC + OCCO $\xrightleftharpoons{\text{H}^+}$
13. CCC=O $\xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}$
14. CCC=O $\xrightarrow[\text{warm}]{\text{KMnO}_4}$
15. CCC=O $\xrightarrow{\text{Ag}^+}$
- 16.
- 17.