

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி, கல்லமநாயக்கர்பட்டி
12.11. ஹைட்ராக்சி சேர்மங்கள் & ஈதர்கள்
வினை விளைபொருட்களை கண்டறிக.

1. $(\text{CH}_3)_3\text{CCl} + \text{நீர்த்தNaOH}$ $\longrightarrow$ $\text{CH}_3\text{-CH(OH)-CH}_3$
2. $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4}$ $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$
3. $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{B}_2\text{H}_6$ $\xrightarrow[\text{H}_2\text{O}_2]{\text{OH}^-}$ $\text{CH}_2\text{OH-CH}_2\text{OH}$
4. $\text{CH}_3\text{-CHO}$ $\xrightarrow[\text{H}_2\text{O}]{\text{LiAlH}_4}$ $(\text{CH}_3)_3\text{COH} + \text{NaCl}$
5. $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\xrightarrow[\text{OH}^-/\text{KMnO}_4]{(\text{O})}$ $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH}$
6. $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$ $\xrightarrow[\text{H}_2\text{O}]{\text{LiAlH}_4}$ CH_3Cl
7. $\text{CH}_3\text{-CH(OH)-CH}_3 + \text{HCl}$ $\xrightarrow[\text{H}_2\text{O}]{\text{நீரற்றZnCl}_2}$ $\text{CH}_3\text{-CH(OH)-CH}_3$
8. $\text{CH}_3\text{OH} + \text{SOCl}_2$ $\xrightarrow[\text{-HCl, SO}_2]{\text{Py}}$ $\text{CH}_3\text{-CHCl-CH}_3$
9. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$ $\xrightarrow[\text{-H}_2\text{O}]{\text{அடர் H}_2\text{SO}_4}$ $\text{C}_2\text{H}_5\text{-CH(OH)-CH}_3$
10. $\text{C}_2\text{H}_5\text{MgBr} + \text{CH}_3\text{-CHO}$ $\longrightarrow$ $\text{CH}_2=\text{CH}_2$

