1.- Dibuja los productos de las siguientes reacciones:

1) \[ \text{HCN} + \text{HCl} / \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NHCN} \]

2) \[ \text{CH}_3\text{COCH}_3 + \text{HCl} / \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3\text{COCH}_3 \]

3) \[ \text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3 + \text{NH}_2\text{OH} / \text{HCl} / \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3 \]

4.)

\[ \text{HCOOC}_2\text{H} + \text{HS-} + \text{HCl} / \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCOOC}_2\text{H} \]

\[ \text{HCN} + \text{HCl} / \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCN} \]

\[ \text{HCN} + \text{HCl} / \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCN} \]

\[ \text{HCN} + \text{HCl} / \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCN} \]

\[ \text{HCN} + \text{HCl} / \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCN} \]

\[ \text{HCN} + \text{HCl} / \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCN} \]

\[ \text{HCN} + \text{HCl} / \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCN} \]

\[ \text{HCN} + \text{HCl} / \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCN} \]