

Alkyny

1) Doplň produkty reakcí:

- a) $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CH}_2 \\ | \quad | \\ \text{Cl} \quad \text{Cl} \end{array} \xrightarrow{+\text{Cl}_2} \begin{array}{c} \text{Cl} \quad \text{Cl} \\ | \quad | \\ \text{CH}-\text{CH} \\ | \quad | \\ \text{Cl} \quad \text{Cl} \end{array}$
- b) $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{C}=\text{C}-\text{CH}_3 \\ | \quad | \\ \text{Cl} \quad \text{Cl} \end{array} \xrightarrow{+\text{Cl}_2} \begin{array}{c} \text{Cl} \quad \text{Cl} \\ | \quad | \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ | \quad | \\ \text{Cl} \quad \text{Cl} \end{array}$
- c) $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{HCl} \longrightarrow \text{CH}_2=\text{CH}-\text{Cl} \xrightarrow{+\text{HCl}} \begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{Cl} \\ | \\ \text{Cl} \end{array}$
- d) $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} + \text{HCl} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{C}=\text{CH}_2 \\ | \\ \text{Cl} \end{array} \xrightarrow{+\text{HCl}} \begin{array}{c} \text{Cl} \\ | \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{Cl} \end{array}$
- e) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 \\ | \\ \text{Cl} \end{array}$
- f) $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{Hg}^{2+}/\text{H}^+} \begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{C}=\text{CH}_2 \\ | \\ \text{OH} \end{array} \longrightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_3 \\ || \\ \text{O} \end{array}$
- g) $2 \text{CH}\equiv\text{CH} \longrightarrow \text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2$
- h) $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Pt}} \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3 \xrightarrow{+\text{H}_2/\text{Pt}} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

2) Doplňte chybějící pojmy tak, aby věty dávaly smysl.

Atomy vodíku vázané v molekule acetyleny jsou mírně Díky tomu mohou být tyto vodíky nahrazeny Vznikají soli, které se nazývají
Trimerací acetyleny za zvýšené teploty a tlaku vzniká Zatímco tetramerací vzniká Adicí vody na acetylen vzniká nestabilní, který následně izomeruje na