1) Scrivi schema, nomi e mecanismo delle seguenti reazioni:

- \( \text{CH}_3-\text{CH}=\text{C}-\text{H} \xrightarrow{\text{H}_2/\text{Pt}} \text{CH}_3-\text{CH}=-\text{CH}_3 \) (A) → (B) \( \text{H}_2/\text{Pt} \) (C)

- \( \text{CH}_3-\text{CH}=\text{C}=\text{CH}_2 \xrightarrow{\text{H}_2/\text{Pt}} \text{CH}_3-\text{CH}=-\text{CH}_2 \)  

- \( \text{CH}_3-\text{CH}=\text{C}=\text{CH}_2 \xrightarrow{\text{H}_2/\text{Pt}} \text{CH}_3-\text{CH}=-\text{CH}_2 \)  

Mecanismo:

- \( \text{CH}_3-\text{CH}=-\text{C}=\text{H} \xrightarrow{\text{H}_2/\text{Pt}} \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 \)  

- \( \text{CH}_3-\text{CH}=\text{C}=\text{H} \xrightarrow{\text{H}_2/\text{Pt}} \text{CH}_3-\text{CH}=-\text{CH}_2 \)  

2) Schema nomi mecanismo di

- \( \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_3 \xrightarrow{\text{Cl}_2} \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C} \equiv \text{CH}_2 \)  

Le reazioni prose della olefina con la parte più sostituita perché l'interruzione è un equilibrio stabile più stabile nel più sostituito.