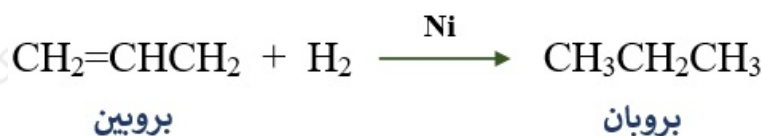


أسئلة المحتوى وإجاباتها

تحضير المركبات العضوية

أتحقق صفحة (87):

أكتب معادلة كيميائية توضح تحضير البروبان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3$ باستخدام البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$.



أتحقق صفحة (89):

1- أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 2- بيوتين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$ باستخدام 2- برومو بيوتان $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_2\text{CH}_3$ ، ومحلول مركز من هيدروكسيد البوتاسيوم KOH الكحولي.

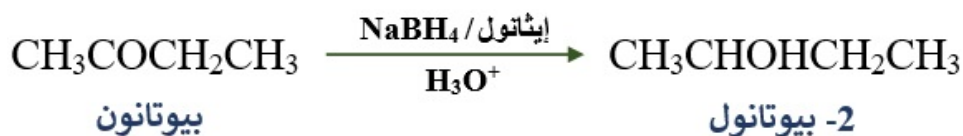


2- أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ بتسخين 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ مع محلول حمض الكبريتيك H_2SO_4 المركز.



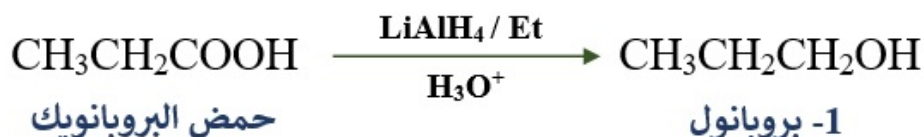
أتحقق صفحة (91):

1- أكتب معادلة كيميائية لتحضير كلوروايثان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ باستخدام الإيثان CH_3CH_3 ، بتفاعل الكلور Cl_2 ؛ بوجود الضوء.



أتحقق صفحة (98):

أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 1- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ من حمض البروبانويك $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ ، بوجود هيدريد الليثيوم والألمنيوم LiAlH_4 ، والإيثر، وحمض H_2SO_4 المخفف.



أتحقق صفحة (99):

أكتب معادلات كيميائية تبين تحضير الميثانول CH_3OH بتسخين إستر إيثانوات الميثيل $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ مع محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH .

