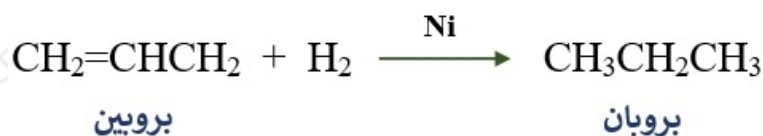


أسئلة المحتوى وإجاباتها

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.

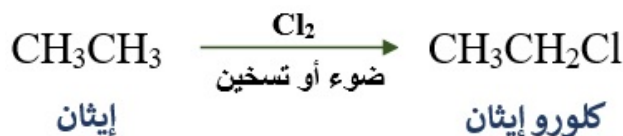


2- أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير البروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ؛ بتسخين 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ مع محلول حمض الكبريتيك H_2SO_4 المركز.



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.



2- أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 2- كلوروميثيل بروبان من تفاعل ميثيل 2- بروبانول مع حمض الهيدروكلوريك HCl المركز؟



ميثيل 2- بروبانول

2- كلورو ميثيل بروبان

أفكر صفحة (92):

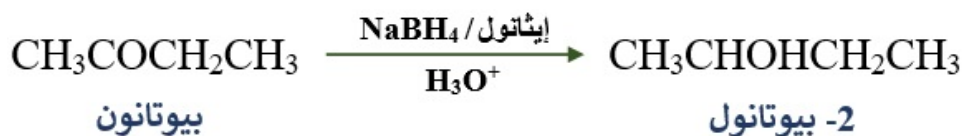
أصمم مخططاً لسلسلة التفاعلات المستخدمة في تحضير الإيثانال بدءاً من الإيثين.



أتحقق صفحة (94):

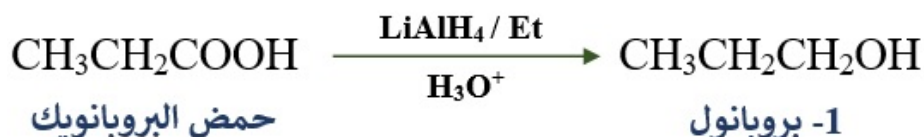
أصمم مخططاً يبين صيغ المركبات العضوية الناتجة من سلسلة التفاعلات الكيميائية التي تجري لتحضير البيوتانون $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$ ؛ من 1- كلورو بيوتان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ ، باستخدام مصدر حرارة، والمواد الآتية: KOH , $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, H_2SO_4 , H_2O





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 .

