

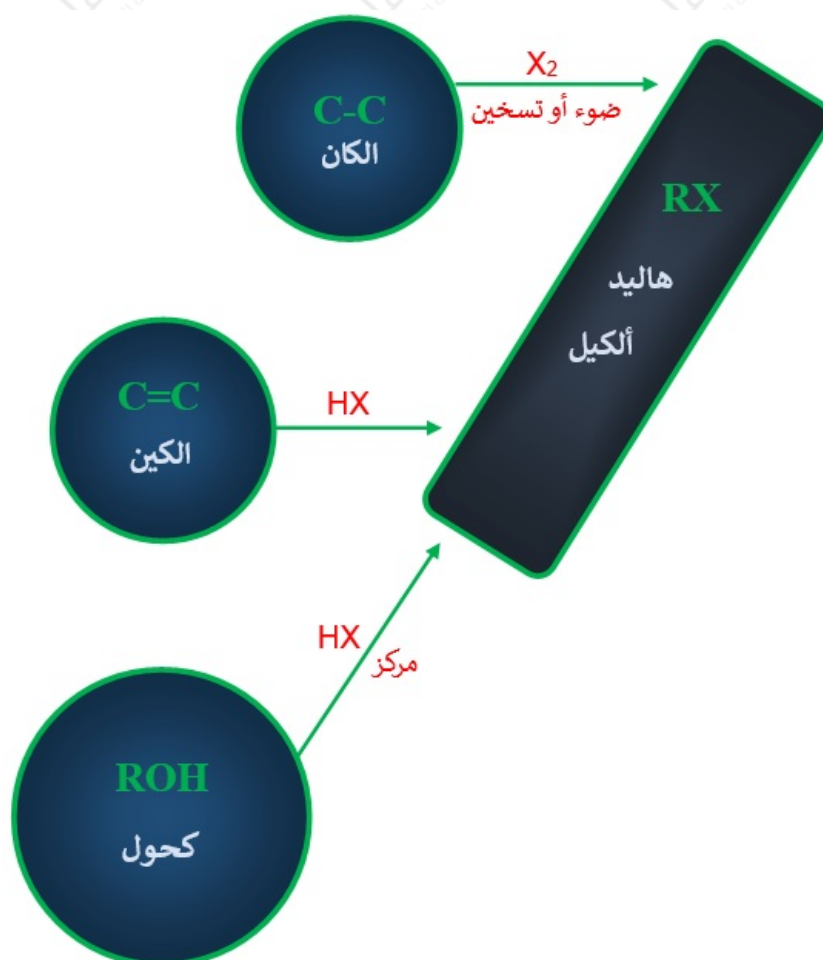
تحضير هاليدات الألكيل

تحضر هاليدات الألكيل مخبرياً من:

1- هلجنة الألكانات (الاستبدال مع X_2).

2- إضافة هاليد الهيدروجين إلى الألكين.

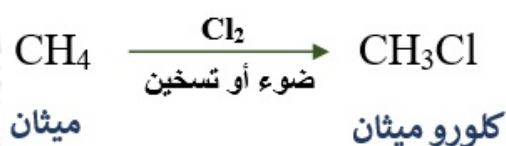
3- الاستبدال في الكحولات مع HX .



تحضير هاليد الألكيل من الألكان:

سؤال 1 :

أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير كلوروميثان CH_3Cl ؛ باستخدام الميثان CH_4 .



تحضير هاليد الألكيل من الألكين:

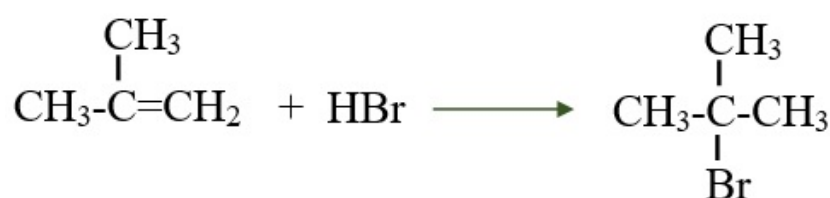
سؤال 2 :

أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 2- كلوروبروبان؛ مبتدئاً بالبروبين $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$.



سؤال 3 :

أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 2- برومو ميثيل بروبان من ميثيل بروبين.



ميثيل بروبين

2- برومو ميثيل بروبان

تحضير هاليد الألكيل من الكحول:

سؤال 4 :

1- أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير كلوروايثان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ ؛ من الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$.

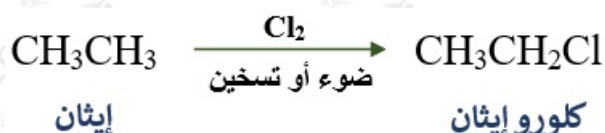


مركز

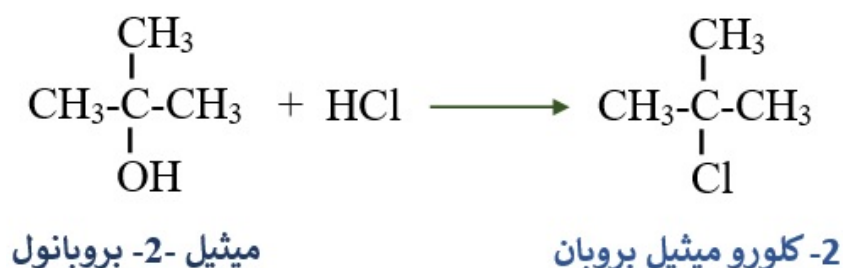
$$\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3 + \text{HBr} \longrightarrow \text{CH}_3\text{CHBrCH}_3$$

-2 پروپانول -2 بروموپروپان

1- أكتب معادلة كيميائية لتحضير كلوروايثان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ ؛ باستخدام الإيثان CH_3CH_3 .



2- أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 2- كلورو ميثيل بروبان من ميثيل 2- بروبانول.



تحضير هاليد ألكيل ثانوى من هاليد ألكيل أولى:

سؤال 6 :

أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 2- كلوروبروبان $\text{CH}_3\text{CHClCH}_3$ من 1- كلوروبروبان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$.

