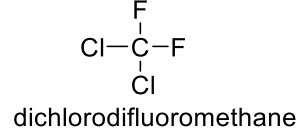
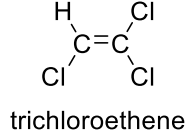


المحاضرة العاشرة للمرحلة الاولى (الكورس الثاني) لمادة الكيمياء العضوية

هاليدات الالكيل Alkyl Halide

مركبات عضوية واسعة الانتشار في الطبيعة بالإضافة الى استخداماتها في العديد من العمليات الصناعية على سبيل المثال ثلاثي كلورو ايثيلين يستخدم كمذيب لتنظيف القطع شبه الموصلة وثنائي كلورو ثنائي فلورو – ميثان يستخدم في غاز التلجيات .



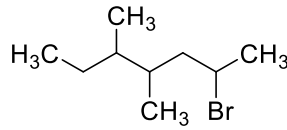
التسمية/

تسمية هاليدات الألكيل مشابهة لتسمية الألكانات على اعتبار الهالوجين احد معوضات الألكان القواعد المتبعة كما يلي:

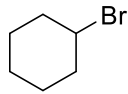
1. ننتخب أطول سلسلة مستقيمة وتعطى اسم الألكان المقابل.

٢. ترقم ذرات الكربون من السلسلة المستقيمة بحيث تعطى معوضات الهالوجين اوطا الأرقام.

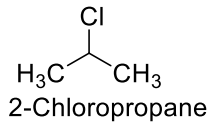
Ex



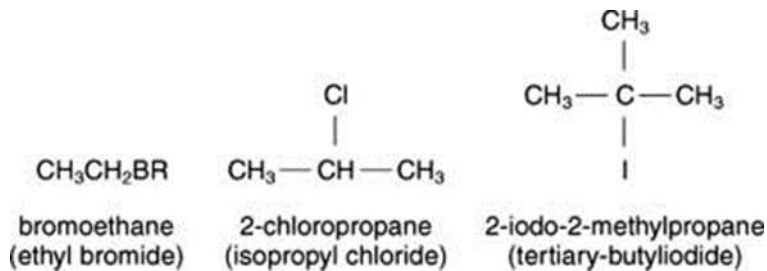
2-bromo-4,5- dimethylheptane



bromocyclohexane



2-Chloropropane



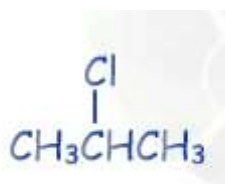
ويمكن تقسم مجموعة هاليدات الألكيل لثلاث أقسام:

أ) الهاليدات الكيل الأولية : وتتكون من ذرة الهالوجين على أول ذرة كربون ويسمى هاليد الألكيل الهالو الكان أو هالو كان ” كلوروبروبان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$



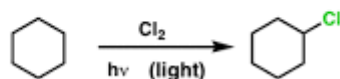
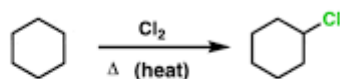
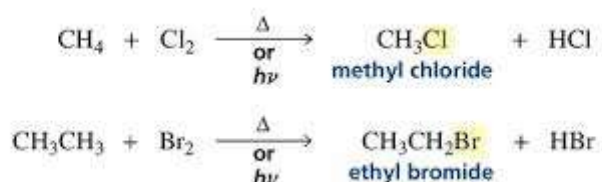
ويمكن أن تكون R ، ذرة هيدروجين في هاليدات الألكيل الأولية.

ب) الهاليدات الكيل الثانوية: ويكون هاليد الألكيل ثانوي ، في حال لو كانت ذرة الهالوجين على أي ذرة كربون ، ما عدا الأولى و يمكن تسمية الألكيل حينها n) - هالو الكان)، وتكون n لا تساوي 1 ، مثل كلورو بروبان.

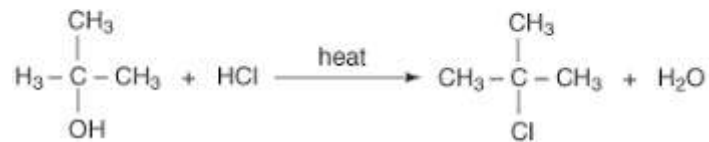
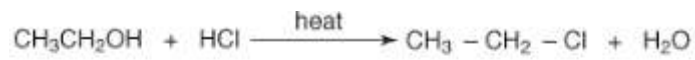
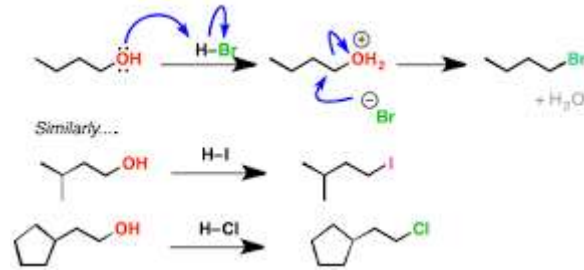


تحضيرها/

١ - الهلجنة المباشرة للالكانات:



٢- استبدال OH في الكحولات :



٣- اضافة هاليد الهيدروجين الى الالكينات.

