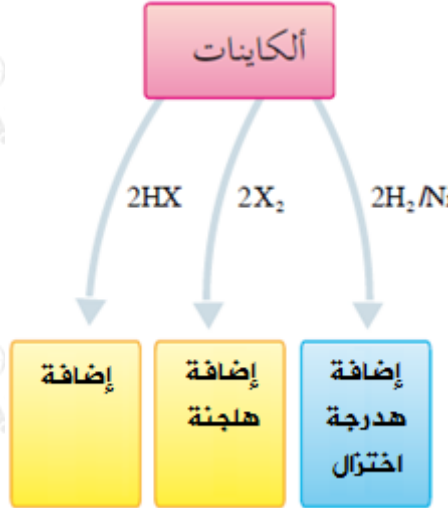


تفاعلات الألكينات

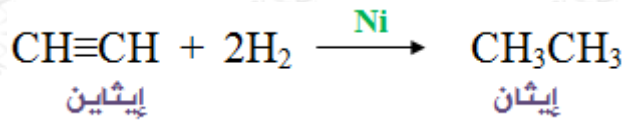
تتفاعل الألكينات كما الألكينات بالإضافة لوجود رابطتين ضعيفتين من نوع π ، ومن أبرز تفاعلاتها:



أولاً: إضافة الهيدروجين H_2 (الهدرجة أو الاختزال)

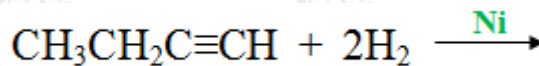
إضافة مولين من الهيدروجين بوجود عامل مساعد (Ni , Pt) إلى الألكين يؤدي إلى تحويله إلى الألكان المقابل، وتتوزع ذرات الهيدروجين الأربع على ذرتي الكربون بالتساوي.

مثال:



سؤال 1 :

1- أكمل التفاعل التالي:

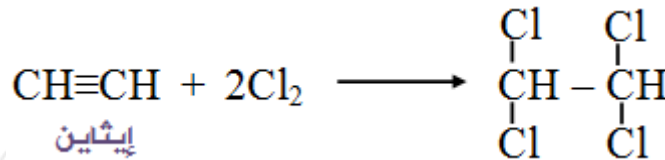


2- اكتب معادلة تمثل تفاعل البروبين مع الهيدروجين لإنتاج البروبان.

ثانياً: إضافة الهالوجينات X_2 (الهلجنة)

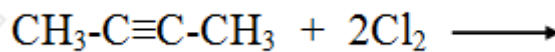
إضافة مولين من الهالوجين يؤدي إلى كسر رابطتي π وتتوزع ذرات الهالوجين الأربع على ذرتي كربون الرابطة الثلاثية، ويتكون هاليد الكيل يحتوي على أربع ذرات هالوجين على ذرتي كربون متجاورتين.

مثال:



سؤال 2 :

أكمل التفاعل التالي:



الكشف عن الألكينات بواسطة محلول البروم:

يستخدم محلول البروم Br_2 المذاب في رابع كلوريد الكربون (CCl_4) للكشف عن الألكينات فمحلول البروم المذاب في رابع كلوريد الكربون ذو لون بني محمر، ويفقد لونه عندما يتفاعل مع الألكينات، بينما لا يتفاعل هذا المحلول مع الألكانات.

ملاحظة:

محلول البروم يستخدم أيضاً للكشف عن الألكينات.

سؤال 3 :

لديك ثلاثة أنابيب اختبار، يحتوي الأول على بنتان، والثاني 1- بنتين، والثالث 2- بنتاين، وضح بمعادلات أثر إضافة محلول البروم المذاب في رابع كلوريد الكربون إلى كل أنبوب مبيناً التغيرات اللونية إن حدثت.

ثالثاً: إضافة هاليد الهيدروجين HX

مثال:


$$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH} + 2\text{HBr} \longrightarrow$$