

الاستبدال في الألكانات

(هلعنة الألكانات)

تتميز الألكانات بكون جميع الروابط بين ذراتها من نوع σ القوة والأكثر ثباتاً، لذا فإن تفاعلات الألكانات قليلة، ومن أهمها:

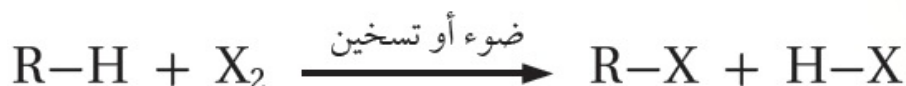
هلعنة الألكانات: تفاعل استبدال محل فيه ذرة هالوجين أو أكثر محل ذرة هيدروجين أو أكثر في الألكان مكوناً هاليد الألكيل، ويحدث التفاعل بوجود الضوء أو التسخين.

دور الضوء أو التسخين في عملية الهلعنة:

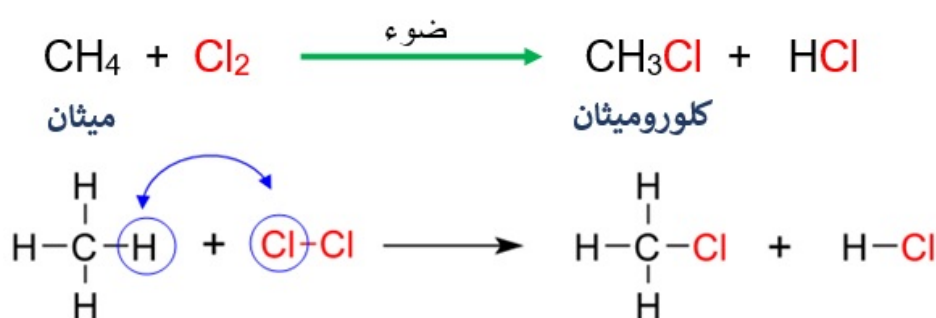
يعمل الضوء أو الحرارة على كسر الرابطة بين ذرتي الهالوجين مكوناً جذراً حرّاً.

الجذر الحر: ذرة أو مجموعة ذرات تمتلك إلكترونات منفرداً؛ مما يجعله شديد النشاط.

تتفاعل الألكانات مع الهالوجينات وفق المعادلة:



مثال:



تترتب الهالوجينات حسب شدة تفاعلها مع الألكان كما يأتي:



تفاعل الألكان مع F_2 لا يمكن ضبطه ويحتاج إلى ظروف خاصة لضبطه.

سؤال:

أكتب ناتج تفاعلات الاستبدال التالية:

