

الاستبدال في هاليدات الألكيل

تفضل هاليدات الألكيل الأولية تفاعلات الاستبدال مع القواعد القوية مثل KOH أو الأيونات السالبة مثل HS⁻ و CN⁻ و RO⁻ والتي تعتبر قواعد قوية (لأنها تنتج من حموض ضعيفة).



- عند تفاعل هاليد ألكيل أولي مع OH⁻ أو KOH ينتج كحول أولي.

- عند تفاعل هاليد ألكيل أولي مع OR⁻ ينتج إيثر.

- يتم الحصول على الأيون OR⁻ من تفاعل الكحولات مع فلز الصوديوم.



ويتفكك RONa إلى Na⁺ و RO⁻ ويُستخدم الأيون الأخير في تحضير الإيثر.

أمثلة:



هاليد الكيل أولي

كحول

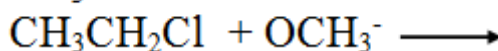
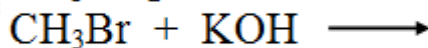
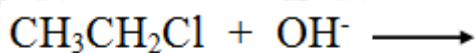


هاليد الكيل أولي

إيثر

سؤال 1 :

أكمل التفاعلات التالية:



سؤال 4 :

اكتب الصيغ البنائية للمركبات العضوية A , B , C , D , E , G في المخطط التالي:

