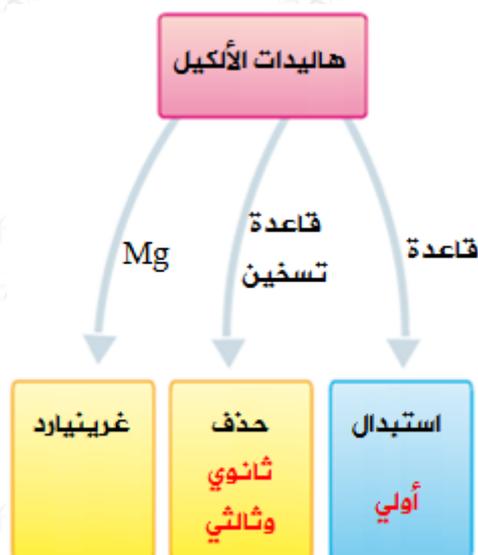


تفاعلات هاليدات الألكيل

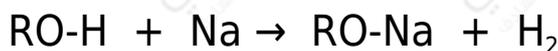


أولاً: الاستبدال في هاليدات الألكيل

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:

