

تحضير الإيثرات

تحضير الإيثرات صناعياً:

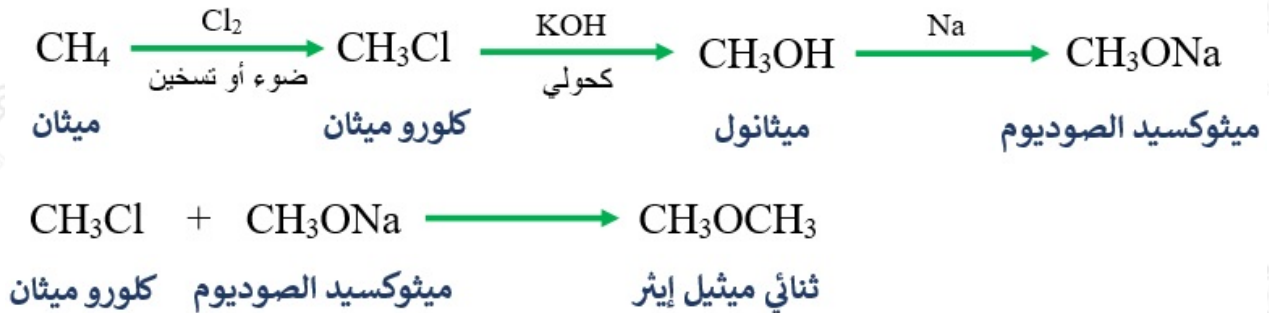
يحضر ثنائي إيثيل إثير $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$ الذي يستخدم كمذيب عضوي بتسخين الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ مع حمض الكبريتيك المركز H_2SO_4 إلى درجة 140°C .

تحضير الإيثرات مخبرياً:

تحضر من تفاعل هاليد الألكيل مع مركبات ألكوكسيد مثل ألكوكسيد الصوديوم RONa .

سؤال 1 :

أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير ثنائي ميثيل إثير CH_3OCH_3 في المختبر من الميثان CH_4 مستخدماً الضوء والمواد الآتية: NaOH , Br_2 , Na



سؤال 2 :

أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير إيثيل ميثيل إثير $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$ ؛ إذا توافر في المختبر الميثان CH_4 والإيثين $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ ؛ مستخدماً الضوء، والمواد الآتية: NaOH , HCl , Cl_2 , Na

سؤال 3 :

أكتب معادلات كيميائية توضح تحضير الإثير؛ إذا توافر في المختبر 1- كلورو بروبان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ والإيثين $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ ، والمواد الآتية: NaOH , HCl , H_3PO_4 , H_2O

, Na