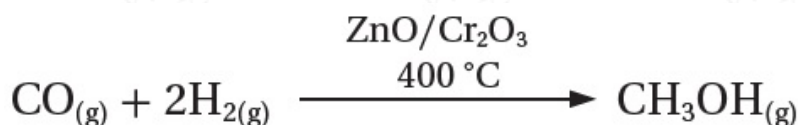


تحضير الكحولات

تحضير الكحولات صناعياً:

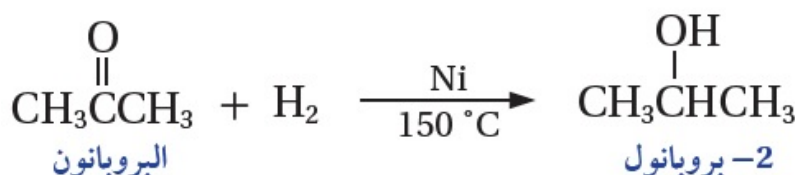
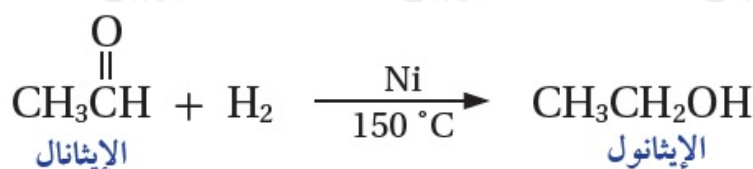
يحضر الميثانول صناعياً عن طريق هدرجة أول أكسيد الكربون CO ، عند درجة حرارة 400°C ، وبوجود أكسيد الخارصين ZnO أو أكسيد الكروم Cr₂O₃ كعوامل مساعدة.



يحضر الإيثانول صناعياً من تخمير الجلوكوز الموجود في الذرة أو العنب أو الشعير، باستخدام أنزيمات الخميرة.



ويمكن تحضير الكحولات صناعياً باختزال الألدهيدات والكيونات بإضافة غاز الهيدروجين بوجود عامل مساعد مثل النيكل Ni ، عند درجة حرارة 150°C .

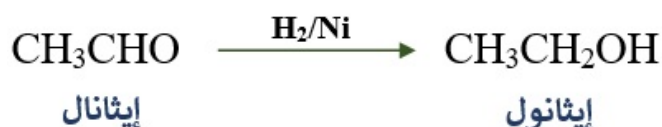


تحضير الكحولات مخبرياً:

تحضير الكحول من الألكين:

سؤال 1 :

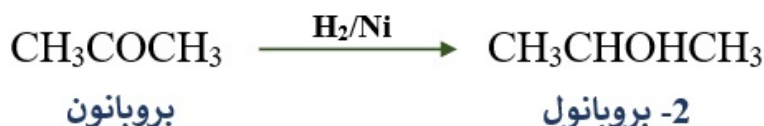
1- أكتب معادلة كيميائية لتحضير 2- بروبانول CH₃CHOHCH₃؛ من البروبين CH₃CH=CH₂ .



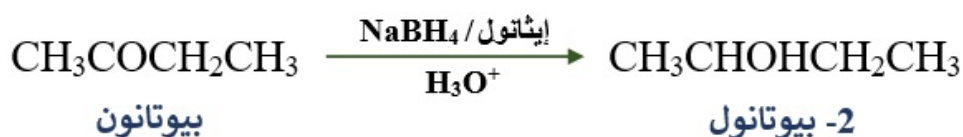
تحضير الكحول الثانوي من الكيتون:

سؤال 4 :

- 1- أكتب معادلة كيميائية لتحضير 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ من البروبانول CH_3COCH_3 .



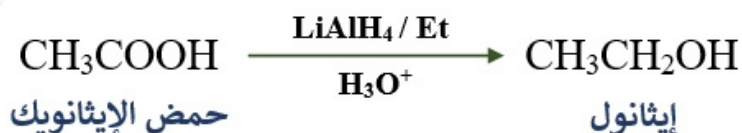
- 2- أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 2- بيوتانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$ بتفاعل البيوتانون $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$ مع بوروهيدريد الصوديوم NaBH_4 .



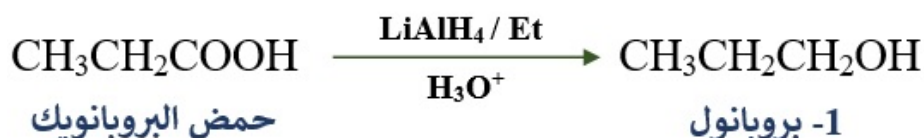
تحضير الكحول الأولي من الحمض الكربوكسيلي:

سؤال 5 :

- 1- أكتب معادلة كيميائية لتحضير الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ من حمض الإيثانويك CH_3COOH .



- 2- أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 1- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ من حمض البروبانويك $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ بوجود هيدريد الليثيوم والألمنيوم LiAlH_4 ، والإيثر، وحمض H_2SO_4 المخفف.



تحضير الكحول من التحلل المائي للإستر أو تصبن الإستر:

سؤال 6 :

1- أكتب معادلة كيميائية لتحضير الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ بتسخين إيثانوات الإيثيل $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$ مع محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH .



2- أكتب معادلات كيميائية تبين تحضير الميثانول CH_3OH بتسخين إيثانوات الميثيل $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ مع محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH .

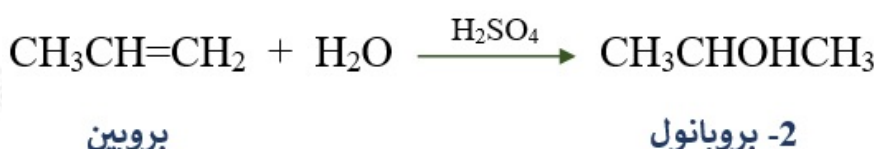
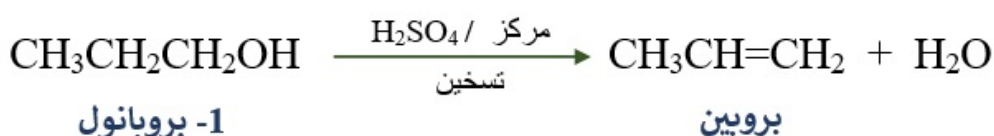


تحضير الكحول الثانوي من الكحول الأولي:

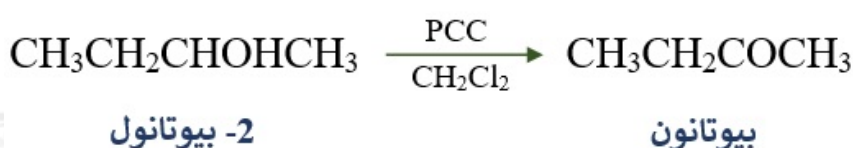
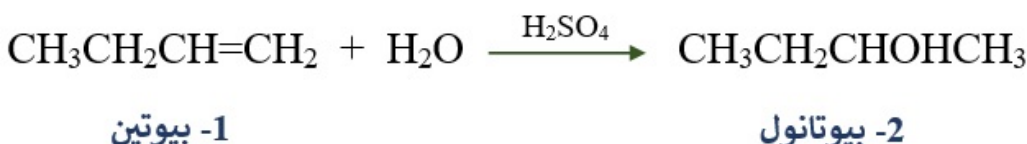
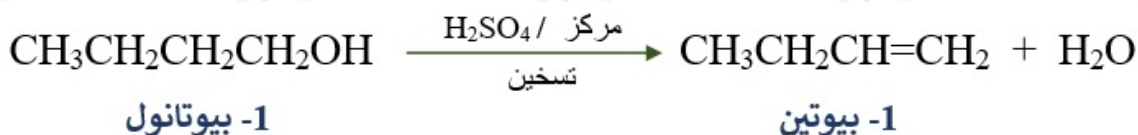
لتحويل الكحول الأولي إلى ثانوي، أ حذف جزيء ماء من الكحول ثم أضيف ماء في وسط حمضي.

سؤال 7 :

1- أكتب معادلات تحضير 2- بروبانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ من 1- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$.



2- أكتب معادلات تحضير بيوتانول $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$ من 1- بيوتانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$.



سؤال 8 :

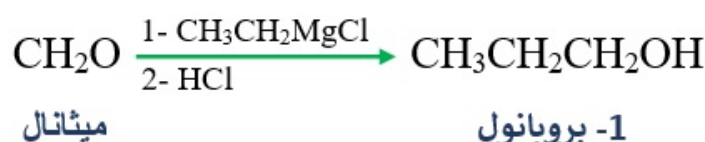
أكتب معادلات تحضير البيوتانون $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$ من 1- كلورو بيوتان $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ باستخدام مصدر حرارة، والمواد الآتية: KOH , $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, H_2SO_4 , H_2O



تحضير الكحولات بطريقة غرينارد:

سؤال 9 :

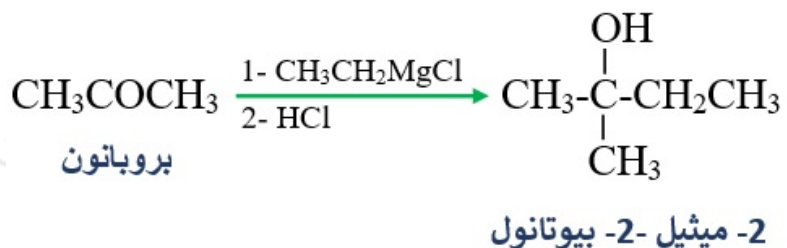
أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 1- بروبانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ من تفاعل الميثانال CH_2O ، مع إيثيل كلوريد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$.



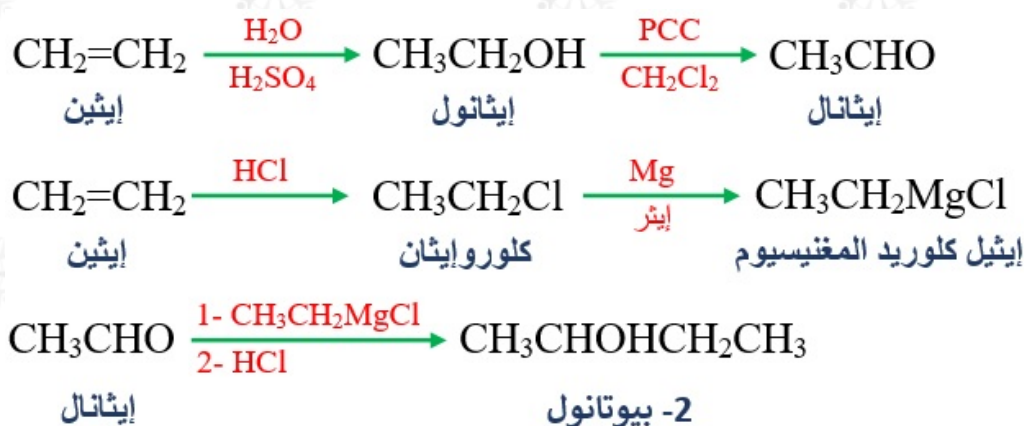
أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 2- بيوتانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$ ؛ من تفاعل إيثيل كلوريد المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$ مع الإيثانال CH_3CHO .



أكتب معادلة كيميائية تبين تحضير 2- ميثيل -2- بيوتانول؛ من تفاعل إيثيل كلوريد
المغنيسيوم $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$ مع البروبانون CH_3COCH_3 .

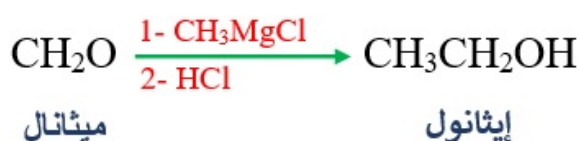
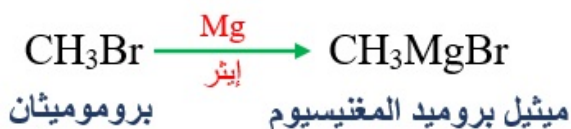
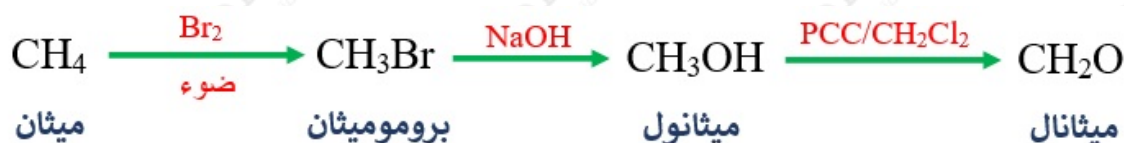


أكتب معادلات كيميائية تبين تحضير 2- بيوتانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$ ؛ في المختبر إذا توافر الإيثين $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ و $\text{PCC}/\text{CH}_2\text{Cl}_2$ والإيثر، والمواد الآتية: Mg , HCl , H_2SO_4 , H_2O



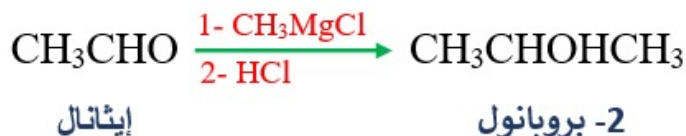
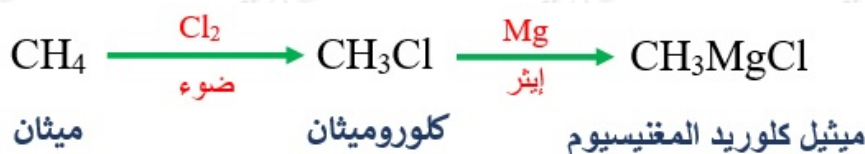
أكتب المعادلات الكيميائية التي توضح كيفية تحضير الإيثانول $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ؛ من الميثان

CH_4 باستخدام الضوء، والمواد الآتية: الإيثر، Br_2 ، NaOH ، HBr ، Mg ، $\text{PCC/CH}_2\text{Cl}_2$



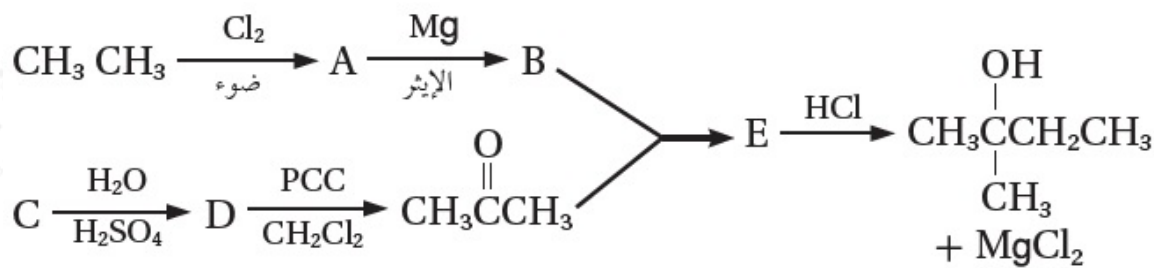
سؤال 14 :

أكتب المعادلات الكيميائية التي تبين كيفية تحضير 2-بروبانول $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$ من الميثان CH_4 والإيثين $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ باستخدام الضوء، والمواد الآتية: Mg ، $\text{PCC/CH}_2\text{Cl}_2$ ، H_2SO_4 ، Cl_2



سؤال 15 :

أكتب صيغ المركبات العضوية A, B, C, D, E الناتجة من سلسلة التفاعلات المبينة في المخطط الآتي:



A: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$

B: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgBr}$

C: $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$

D: $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$

E: $\text{CH}_3\text{C}(\text{OMgCl})(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$