أسئلة تحضير

سؤال 1 :

اكتب معادلات تحضير البروبان $CH_3CH_2CH_3$ من 2- بروبانول CH_3-$CHOH$-CH_3 ، مستخدماً المواد التالية فقط: H_2SO_4 ، Ni ، H_2 مركز ، تسخين.

سؤال 2 :

اكتب معادلات تحضير البروبانال CH_3CH_2CHO من 1-كلوروبروبان $CH_3CH_2CH_2Cl$ ، مستخدماً المواد التالية فقط: PCC ، KOH .

سؤال 3 :

اكتب معادلات تحضير البروبانون CH_3COCH_3 من 2-كلوروبروبان CH_3-$CHCl$-CH_3 ، مستخدماً المواد التالية فقط: $K_2Cr_2O_7$ ، H^+ ، H_2O ، KOH ، تسخين.

سؤال 4 :

اكتب معادلات تحضير حمض الإيثانويك CH_3COOH من الإيثاين $CH{\equiv}CH$ مستخدماً أي مادة غير عضوية مناسبة.

أسئلة على تحضير الإسترات

سؤال 5 :

اكتب معادلات تحضير إيثيل إيثانوات $CH_3COOCH_2CH_3$ من الإيثين $CH_2{=}CH_2$ مستخدماً أي مادة غير عضوية مناسبة.

سؤال 6 :

اكتب معادلات تحضير ميثيل ميثانوات $HCOOCH_3$ من الميثان CH_4 مستخدماً أي مادة غير عضوية مناسبة.

سؤال 7 :

اكتب معادلات تحضير إيثيل بروبانوات $CH_3CH_2COOCH_2CH_3$ من الإيثين $CH_2=CH_2$ و 1- بروموبروبان $CH_3CH_2CH_2Br$

أسئلة على تحضير الإيثرات

سؤال 8 :

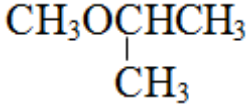
اكتب معادلات تحضير ثنائي إيثيل إيثر $CH_3CH_2OCH_2CH_3$ مستخدماً المواد التالية فقط: H_2O ، Na ، HCl ، KOH ، $CH_2=CH_2$.

سؤال 9 :

اكتب معادلات تحضير ثنائي ميثيل إيثر CH_3OCH_3 مستخدماً ما يلزم من المواد التالية فقط: Na ، Cl_2 ، KOH، CH_4 ، ضوء، H_2O .

سؤال 10 :

مستخدماً الميثان CH_4 والبروبين $CH_3CH=CH_2$ وأي مادة غير عضوية أخرى، اكتب معادلات تحضير المركب:



أسئلة تتضمن تغيير موقع المجموعة الوظيفية

سؤال 11 :

اكتب معادلات تحضير 2-بروبانول $CH_3CHOHCH_3$ من 1-بروبانول $CH_3CH_2CH_2OH$.

سؤال 12 :

اكتب معادلات تحضير بيوتانون $CH_3COCH_2CH_3$ من 1-بيوتانول $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$.

سؤال 13 :

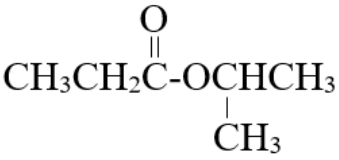
اكتب معادلات تحضير 1-بروبانول $CH_3CH_2CH_2OH$ من 2-بروبانول $CH_3CHOHCH_3$.

سؤال 14 :

حضر البروبانون CH_3COCH_3 من البروبانال CH_3CH_2CHO.

سؤال 15 :

اكتب معادلات تحضير المركب أدناه من 1-بروموبروبان $CH_3CH_2CH_2Br$.



سؤال تحضير هاليد ألكيل متعدد

سؤال 16 :

اكتب معادلات تحضير 2،1- ثنائي كلوروبروبان من 1- كلوروبروبان $CH_3CH_2CH_2Cl$ ، مستخدماً المواد التالية فقط : H_2SO_4 ، Cl_2 ، KOH مركز ، تسخين.

سؤال تحضير باستخدام تفاعل التصبن

سؤال 17 :

اكتب معادلات تحضير الإيثان CH_3CH_3 من المركب $HCOOCH_2CH_3$ باستخدام أي مادة غير عضوية مناسبة.

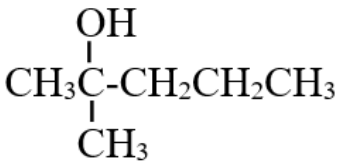
أسئلة تحضير بطريقة غرينارد

سؤال 18 :

حضر 2 – بيوتانول $CH_3CHOHCH_2CH_3$ من الإيثين $CH_2=CH_2$.

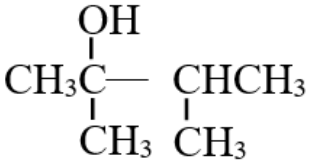
سؤال 19 :

مبتـدئاً بــ 1- كلوروبروبـان $CH_3CH_2CH_2Cl$ ، ومسـتعيناً بـالمواد التاليـة فقـط: KOH ، H_2SO_4 مركز، Mg ، HCl ، إيثر ، حرارة ، $K_2Cr_2O_7$ ، H^+ ، H_2O ، حضر 2 - ميثيل -2- بنتانول.



سؤال 20 :

مبتـدئاً بــ 1- كلوروبروبـان $CH_3CH_2CH_2Cl$ ، ومسـتعيناً بـالمواد التاليـة فقـط: KOH ، H_2SO_4 مركـز، Mg ، HCl ، إيثـر ، حـرارة ، $K_2Cr_2O_7$ ، H^+ ، H_2O ، حضـر 3،2 - ثنـائي ميثيل -2- بيوتانول.



سؤال 21 :

حضر إيثانال CH_3CHO من بروميثان CH_3Br ، مستخدماً المواد التالية فقط: Mg ، إيثر ، HCl ، PCC ، KOH .

سؤال 22 :

اكتب معادلات تحضير المركب أدناه من بروموميثان CH_3Br ، مستخدماً المواد التالية فقط: Mg ، إيثر ، H^+ ، $K_2Cr_2O_7$ ، HCl ، PCC ، KOH .



سؤال 23 :

حضر ثنائي إيثيل إيثر $CH_3CH_2OCH_2CH_3$ من الميثانال HCHO .

سؤال 24 :

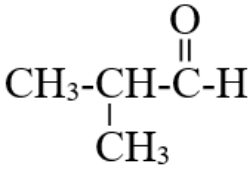
حضر بروبانال CH_3CH_2CHO من الإيثين $CH_2=CH_2$ والميثانال HCHO .

سؤال 25 :

حضر بروبانون CH_3COCH_3 من الإيثانال CH_3CHO والميثان CH_4 .

سؤال 26 :

مبتدئاً بالميثان CH_4 والبروبين $CH_3CH=CH_2$ ، ومستعيناً بالمواد التالي فقط: Mg ، HCl ، إيثر ، Cl_2 ، PCC ، OH^- ، ضوء ، حضر ميثيل بروبانال.



سؤال 27 :

حضر 2-بروبانول $CH_3CHOHCH_3$ من كلوروميثان CH_3Cl والإيثين $CH_2=CH_2$.

سؤال 28 :

استخدم المركبات العضوية: CH_3OH و CH_3CH_2OH و $CH_3CH_2CH_2OH$ لتحضير المركب العضوي:

