

3. اكتب تفاعل تحضير $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{CH}_3)\text{MgCl}$ انطلاقا من السيتيرين وكواشف اخرى.

4. بلمرة المركب I تعطي بوليمير X .

1. ما نوع البلمرة.

2. مثل مقطع يتكون من ثلاث وحدات بنائية للمركب X.

النمرين الثاني : (...ن)

I. احتراق 0,1 mol من كحول A احتراقا تاما اعطى 0,3 mol من CO_2 تحت الشروط النظامية من ضغط وحرارة .

أ. اكتب تفاعل الاحتراق الحادث.

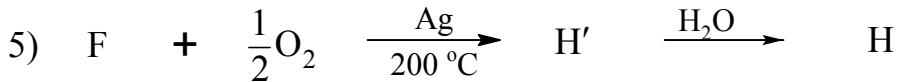
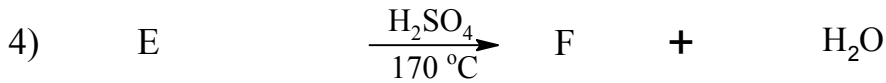
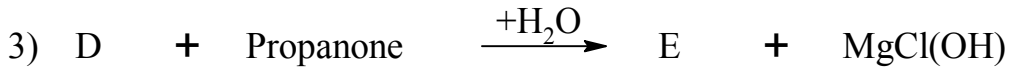
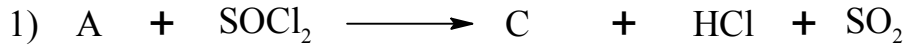
ب. اوجد الصيغة المجملة للمركب A .

ت. اكتب الصيغ نصف مفصلة له مع تسميتها.

ث. تحصلنا على المركب A بإمهاء مركب B بوجود H_2SO_4 .

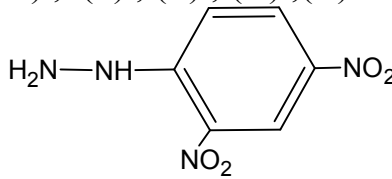
3. اكتب تفاعل الحصول على المركب A.

II. المركب A يشارك في سلسلة التفاعلات التالية :



1. جد الصيغ نصف مفصلة للمركبات (C), (D), (E), (F), (H'), (H).

2. اكتب تفاعل Propanone مع $\text{H}_2\text{N-NH-C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_2$ وما الهدف من هذا التفاعل.

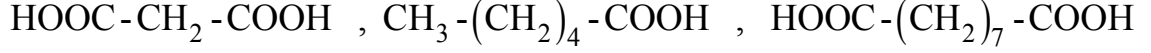


التمرين الثالث: (.....ن)

حمض دهني A اسمه حمض البالمتيك و حمض دهني B اسمه حمض اللينولييك حيث:

A مشبع أحادي الوظيفة نسبة الاكسجين فيه هي 5%, 12.

B عند اكسدته ب $KMnO_4$ و H_2SO_4 اعطى المركبات التالية :



1. احسب الكتلة المولية للحمض A. واستنتج صيغته المجملة والصيغة نصف مفصلة.

2. اوجد الصيغة المجملة للمركب B وصيغته النصف مفصلة.

3. أعط رمز كلا المركبين A و B .

4. غليسيريد ثلاثي اسمه β - بالمتيل ثنائي اللينوليل غليسيرول.

- اكتب تفاعل تشكل هذا الغليسيريد وما نوعه.

- اكتب تفاعل تصبن هذا الغليسيريد مع KOH.

$$\text{يعطى: } M_C = 12g.mol^{-1}, M_O = 16g.mol^{-1}, M_H = 1g.mol^{-1}$$

انتهى

حكمة اليوم ❁ اذا كان النجاح يجعلك متكبرا فأنت لم تنجح حقاً *

سنيانج - رافو انبا
سرا ٢٠٠٧

وإذا كان الفشل يجعلك أكثر تصميمًا فأنت لم تفشل حقاً ❁