



الأربعاء 2017-02-22
المادة: تكنولوجيا
المدة: ساعة

بأنوية- الحمادية – بجاية
القسم: 2TM(GP)
الأستاذة: ن- أيت مزيان

الفرض (2) للثلاثي الثاني

التمرين الأول: (07 ن)

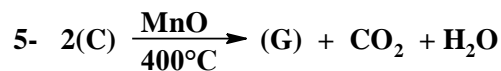
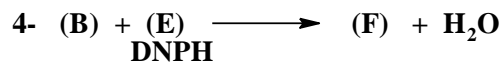
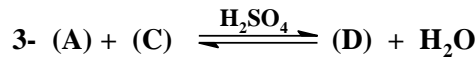
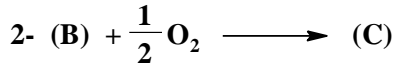
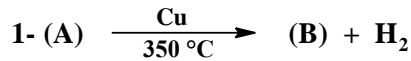
لدينا الجزيئات التالية : ① $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_3 - \text{CH} = \text{CH}_2$ و ② $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_2 - \text{CHO}$

- 1- أعط الاسم النظامي لكل جزيء (1.5 ن)
- 2- أعط متماكب موضعي ، متماكب سلسلي و متماكب وظيفي لكل جزيء و أسمائها النظامية (5.5 ن)

التمرين الثاني: (13 ن)

1- المركب (A) كحول أولي كثافة بخاره بالنسبة للهواء $d = 2,07$. أوجد صيغته الجزيئية العامة (1.5 ن)

2- انطلاقا من المركب (A) نحدث سلسلة من تفاعلات كيميائية هي :



أ- أوجد الصيغ نصف المفصلة للمركبات :
A , B , C , D , E , F , G باعادة كتابة التفاعلات (3,5 ن) .

ب- ما اسم التفاعل 3 ، ما هو أكبر مردود له و لماذا ؟ أذكر أربعة مميزاته (2,5 ن)

3- أكتب معادلة تفاعل حذف الماء من المركب (A) عند 140°C و بوجود H_2SO_4 موضحا المركبات الناتجة (1ن)

4- ماذا يعطي المركب (B) مع كاشف فهلنغ $(\text{Cu}^{2+}, 2\text{OH}^-)$ ؟ (0,5 ن)
- أكتب كل التفاعلات الحادثة (3 ن)

بالتوفيق