

التمرين الأول: (08 نقاط)

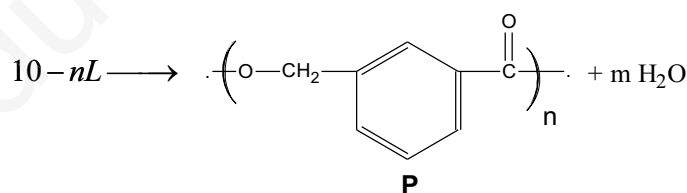
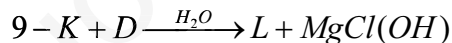
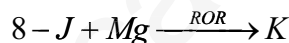
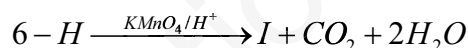
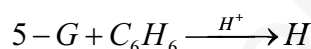
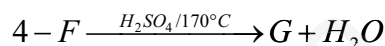
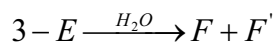
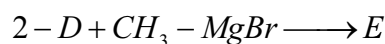
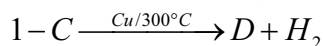
I. استر عضوي A نسبة الأوكسجين 36.36% نتج من تفاعل حمض عضوي B وكحول عضوي C.

1- جد صيغته العامة .

2- اكتب صيغته نصف المفصلة الممكنة .

يعطى : O :16 , C :12 , H :1

II. نجري على الكحول العضوي C سلسلة التفاعل التالي :



1- جد الصيغ نصف المفصلة للمركبات C , D , F , F' , G , H , I , J , K , L .

2- استنتج صيغة الحمض العضوي B و الأستر العضوي A .

3- أحسب كتلة الحمض العضوي B المتبقية من التفاعل إذا كانت كمية مادة المتفاعلات متساوية

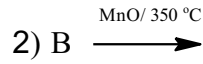
0,1 mol .

4- أ- ما اسم التفاعل 10 و مانوعه .

ب - احسب الكتلة المتوسطة للمركب P إذا كانت درجة البلمرة n=1000 .

ج - اكتب مقطع يتكون من 4 وحدات بنائية للمركب P

5- أكمل التفاعلين التاليين:

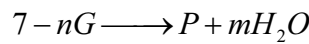
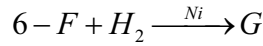
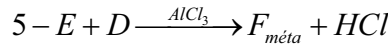
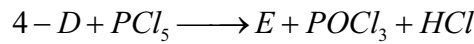
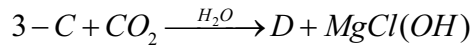
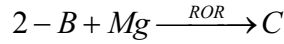
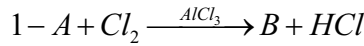


التمرين الثاني: (08 نقاط)

I- مركب عضوي اروماتي A كثافته البخارية بالنسبة للهواء هي 2,69 ، إن احتراق كتلة قدرها 6.12g منه نتجت عنها كتلة قدرها 20,71g من CO₂ .
- جد الصيغة المجملة للمركب A.

يعطى : O :16 , C :12 , H :1

II- نجري على A سلسلة التفاعل التالي :



1- جد الصيغ نصف المفصلة للمركبات P,G ,F ,E,D,C,B .

2- مخبريا نحضر المركب D من أكسدة 2ml من الكحول H (d=1.04) مع 120ml من KMnO₄ (0.25mol/L) .

أ- اكتب معادلة التفاعل موضحا صيغة الكحول H (دون كتابة معادلات أكسدة - إرجاع) .
ب- احسب كتلة المركب D الناتجة علما أن مردود التفاعل R=59% .

التمرين الثالث: (04 نقاط)

إليك الحمضين الدهنيين التاليين :

- الحمض الدهني (A) دليل التصبن له I_S=218 و دليل اليود له I_I=0 .

- الحمض الدهني (B) أكسدته ب KMnO₄ في وسط حمضي أعطت ثلاث أحماض التالية:

حمض (C)ثنائي الحمضية صيغته C₃H₄O₄ و حمض (D) أحادي الحمضية كتلته المولية 116g.mol⁻¹ و

حمض (E) صيغته : HOOC-(CH₂)₇-COOH

1- جد صيغة الحمضين (C) و (D) .

2- تعرف على الصيغة نصف المفصلة للحمضين الدهنيين (A) و (B) .

3- أحسب دليل (قرينة) التصبن I_S و اليود I_I للحمض الدهني (B) .

يعطى :

C=12 g/mol, O=16 g/mol, H=1g/mol, I=127 g/mol, K=39 g/mol