

تقبل الإجابات الدقيقة ، المبررة و المنظمة فقط

النمرين الأول: ⑦ نقاط

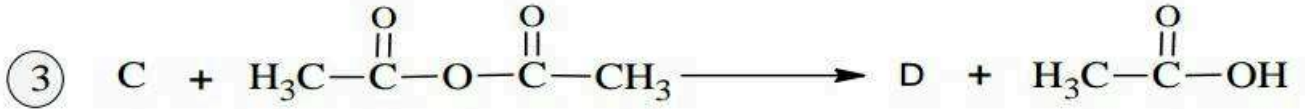
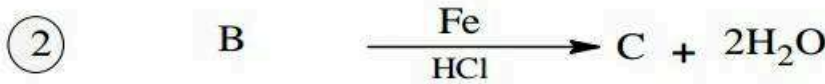
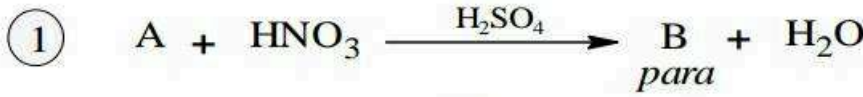
I-مركب عضوي أكسجيني أروماتي A يحتوي على 76,59% من الكربون و 17,02% من الأكسجين.

1. أوجد الكتلة المولية إذا علمت أن صيغته العامة من الشكل : $C_x H_y O$

2. أوجد الصيغة العامة ثم استنتج الصيغة نصف المفصلة مع التسمية

▪ يعطى: $C : 12g / mol$, $H : 1g / mol$, $O : 16g / mol$

3. لتحضير مركب ذو أهمية صناعية يدخل في الصناعة الصيدلانية نجري على المركب A سلسلة من التفاعلات كمايلي:



أ- أوجد الصيغ نصف المفصلة للمركبات D.C.B ؟

ب- هل يمكن استبدال بلاماء حمض الإيثانويك بمركب كلور الأسيل CH_3-COCl لتحضير المركب D ، علل ذلك؟

ج- أكتب سلسلة التفاعلات التي تسمح بالحصول على المركب A انطلاقا من البنزن باستعمال الكواشف المدروسة؟

د- أكتب سلسلة التفاعلات التي تسمح بالحصول على المركب CH_3-COCl انطلاقا من $HC \equiv CH$.

II- لتحضير المركب D عمليا استخدمنا المواد التالية:

• 5.5g من المركب C

• 7mL من بلاماء حمض الإيثانويك كثافته $d = 1.08$

• 4mL من حمض الإيثانويك المركز

• ماء جليدي وماء مقطر

① ما دور حمض الإيثانويك المركز بالتجربة ؟

② ما اسم التركيب التجريبي الذي يسمح لنا بتحضير المركب D ؟

③ ما هي العملية التي سمحت لنا بفصل المركب D ؟

④ اذكر العملية التي استعملت لتنقية المركب D .

⑤ أحسب الكتلة التجريبية المتحصل عليها من خلال هذه التجربة علما أن مردود التفاعل 70% ونقاوة المركب D المتحصل عليه 85%.

▪ يعطى: $C : 12g / mol$, $H : 1g / mol$, $O : 16g / mol$, $N : 14g / mol$

النمرين الثاني : ⑦ نقاط

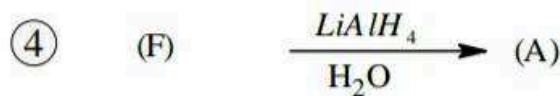
$C : 12g / mol$
 $H : 1g / mol$
 $O : 16g / mol$

① الاحتراق التام لـ $12g$ من أستير أنتج $24g$ من غاز ثنائي أكسيد الكربون CO_2 .
 أ. أكتب معادلة الاحتراق التام بدلالة n ثم أوجد الصيغة المجملية للأستير.
 ب. حدد الصيغ النصف المفصلة الممكنة له.

② يتم الحصول على هذا الأستير انطلاقا من تفاعل الكحول A مع الحمض B في وجود قطرات من حمض الكبريت المركز ولتحديد صيغة الحمض B المستعمل قمنا بمعايرة كتلة قدرها : $m = 0,6 g$ بمحلول الصود (NaOH) تركيزه $C = 1 mol.L^{-1}$, فلزم حجم قدره $V = 10 cm^3$ لبلوغ التوازن.

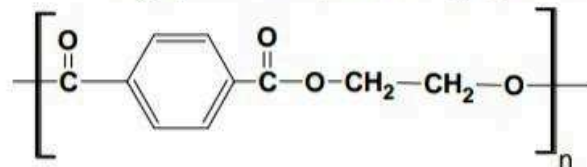
أ. حدد الصيغة النصف المفصلة للحمض B.
 ب. استنتج صيغة الكحول A.

ج. أكتب معادلة التفاعل الحادث موضعا مردوده مع التعليل.
 ③ يمكن الحصول على الكحول A انطلاقا من التفاعلات التالية :



■ من جهة أخرى :

- أرجاع الحمض B أعطى الكحول A.
- نزع الماء من الكحول A أعطى المركب H.
- أكسدة المركب H ببرمنغنات البوتاسيوم المخففة والباردة أعطت المركب I.
- بلمرة المركب I مع المركب J أعطت بولي أستير P صيغته كمايلي :



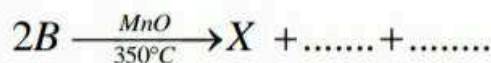
أ. أكتب التسلسلات التفاعلية الحادثة موضعا الصيغ النصف المفصلة لكل من P, J, I, H.

ب. ما نوع البلمرة الحادثة ؟

ج. إذا علمت أن درجة البلمرة هي 2022 أحسب الكتلة المولية المتوسطة للبوليمير P.

د. اقترح طريقة لتحضير المركب J انطلاقا من الكحول A وبنزن وكواشف أخرى.

④ إليك التفاعل التالي :

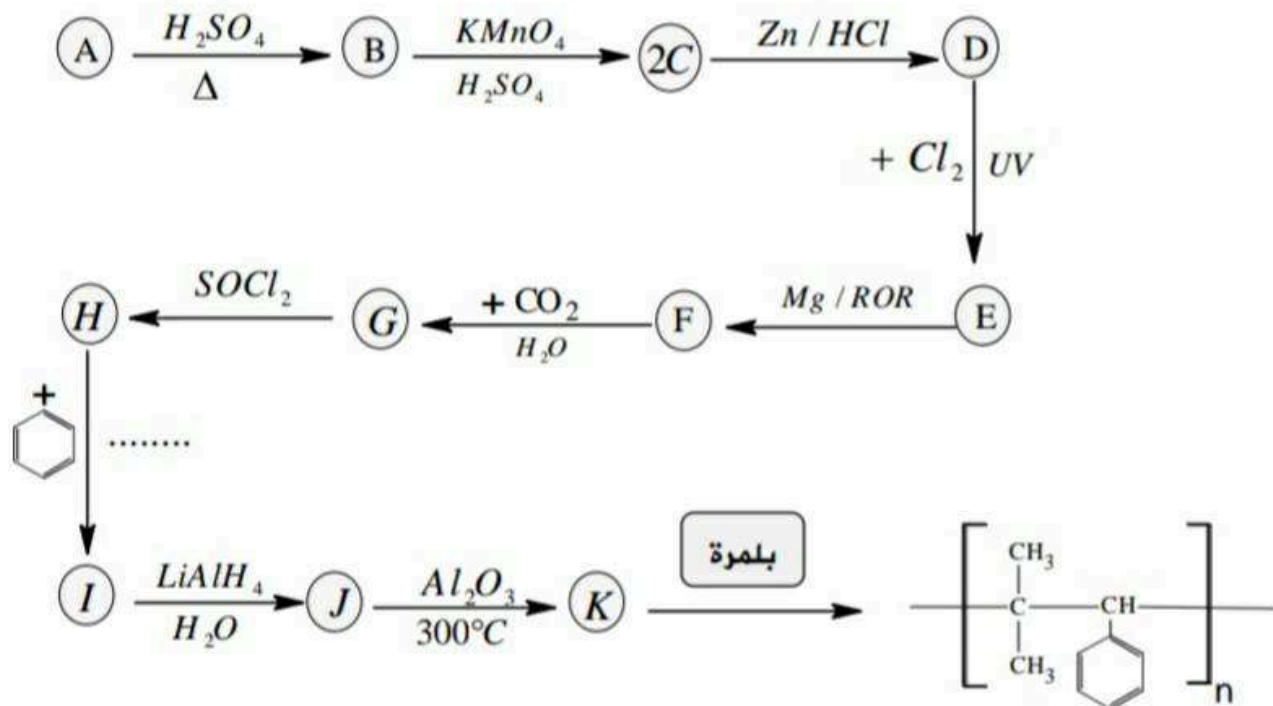


أ. أكمل التفاعل.

ب. كيف يمكن تحضير X انطلاقا من مركب نتريلي $R-C \equiv N$ و $R-MgCl$ و H_2O .

النمرين الثالث : ⑥ نقاط

لتحضير بوليمير صناعي نجري سلسلة التفاعلات التالية :



✓ ملاحظة : بالنسبة للتفاعل الخاص بالانتقال من C إلى D نأخذ 1 مول من المركب C

- ① جد الصيغ نصف المفصلة للمركبات المجهولة.
- ② ما اسم التفاعل المؤدي من C إلى D
- ③ ماذا سنلاحظ عند تفاعل المركب C مع DNPH وكاشف طولنس .
- ④ ما هو الوسيط المستخدم في التفاعل رقم 8 (الانتقال من H إلى I) .
- ⑤ أكتب مقطعا من 3 وحدات بنائية للبوليمير الناتج مبينا نوع البلمرة .
- ⑥ أحسب درجة البلمرة إذا كانت الكتلة المولية المتوسطة للبوليمير 396000g/mol
- ⑦ أكتب التفاعلات التي تسمح لك بتحضير المركب التالي :



يعطى : $\text{C} : 12 \text{ g/mol}$, $\text{H} : 1 \text{ g/mol}$

بالتوفيق للجميع ...