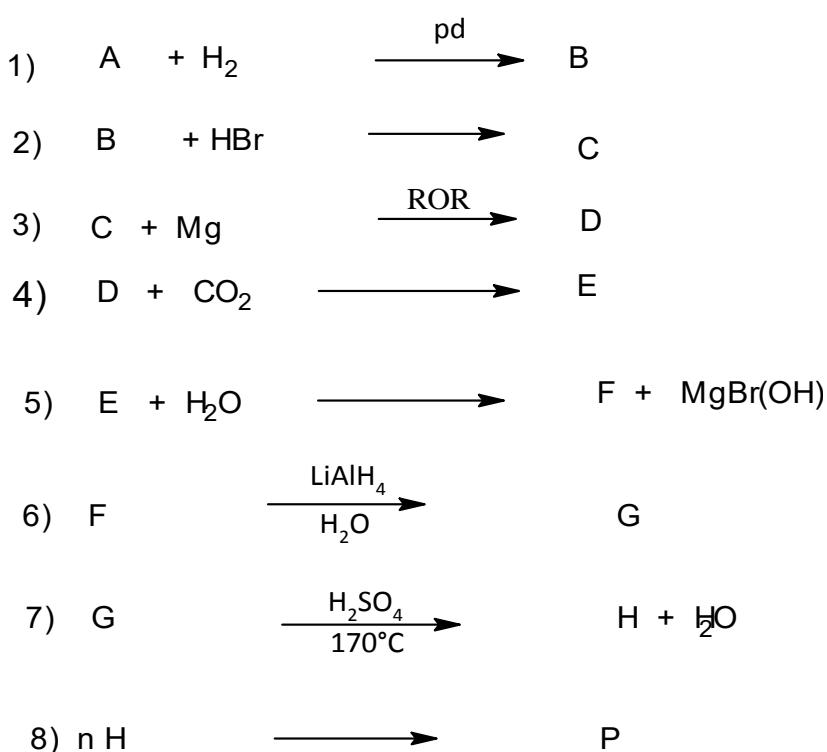


(الجزء الأول): 607

- ✓ فحم هيدروجيني اليفاتي A صيغته من الشكل $C_X H_Y$ نسبة كتلة الكربون والهيدروجين تعطى بـ $4 \cdot \frac{m_C}{m_H} = 12$ و $X + Y = 4$
1. اوجد الصيغة المجملة للمركب A ثم اكتب صيغته نصف المفصلة.
 2. ما إسمه النظامي والتجاري ؟
 3. من أجل تحضير مركب عضوي هام في الصناعة نجري على المركب A سلسلة التفاعلات التالية :

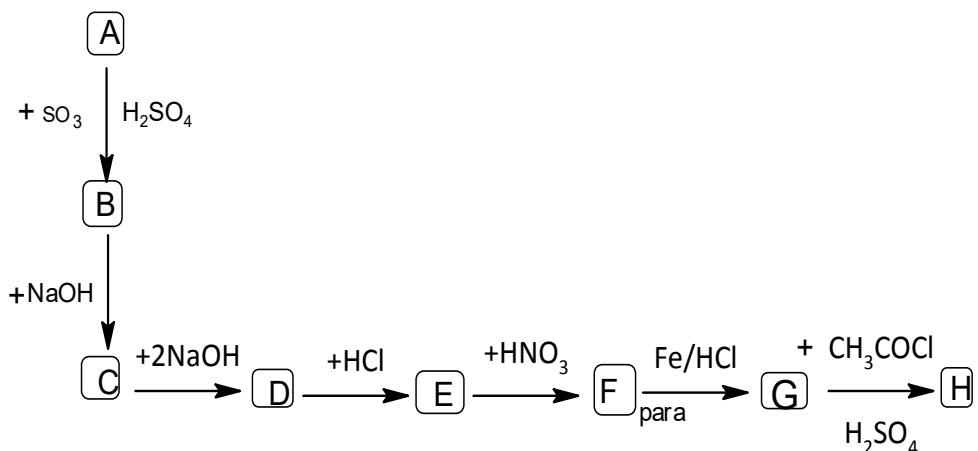


- أ. اوجد الصيغة النصف المفصلة للمركبات : B . C . D . E . F . G . H . P
- ب. ما اسم البوليمر P . ورمزه ؟
- ج. مثل مقطعاً من البوليمر P يحتوي على اربع وحدات بنائية .
- د. احسب الكتلة المولية للبوليمر إذا علمت أن درجة البلمرة = 2022

$$C=12 \text{ g/mol} . \quad H=1 \text{ g/mol} . \quad \text{تعطى:}$$

(الجزء الثاني): 607

- ✓ مركب اروماتي A صيغته العامة من الشكل $C_X H_Y$ كثافة بخاره 2.68 و نسبة الكربون فيه 92.32 % .
1. اوجد الصيغة المجملة للمركب A . وما إسمه ؟
 2. اكتب صيغته نصف المفصلة .
 3. من أجل تحضير مركب صيدلاني هام في الصناعة نجري على A سلسلة التفاعلات التالية :



- ## أ. حد الصيغة النصف المفصلة للمركبات: . H . G . F , E . D . C . B .

بـ. ما إسم التفاعل الأول ؟

ج. ما إسم المركب الناتج H ؟

د. ما هو الوسيط الذي يمكن ان يعوض ($CH_3 - CO - Cl / H^+$) في التفاعل السابع ؟

4. زيد تحضير المركب H مخبريا باستعمال الادوات والمواد التالية :

المواد	الوسائل
$\text{C}_6\text{H}_7\text{NO} : 11\text{g}$ $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_3 : 14\text{ml . d=1.082}$ $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2 : 7\text{ml}$ بلا ماء حمض الخل حمض الإيثانويك ماء مقطر قطع جيلدية	دوري + مبرد + حامل + ميزان + حمام التبريد + جهاز الترشيح + جهاز كوفلر + ملعقة + ارلينة

أ. اكتب معادلة التفاعل الحادث لتحضير المركب H .

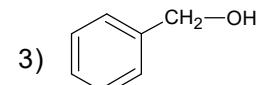
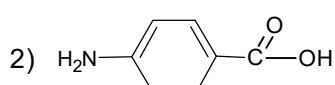
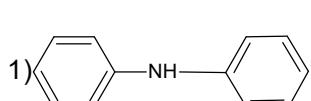
بـ. ما هو دور حمض الإيثانويك في مرحلة التحضير؟

ج. ما هو دور جهاز كوفلر في مرحلة التقصية؟

د. احسب مردود التفاعل اذا علمت ان كتلة المركب H المتحصل عليها هي $m_p = 12.6\text{g}$

(الشروع (شائع: 606)

١. حضر المركبات التالية انطلاقاً من البنزن وكواشف شائعة من اختيارك



ملاحظة: نقطة على التنظيم

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ