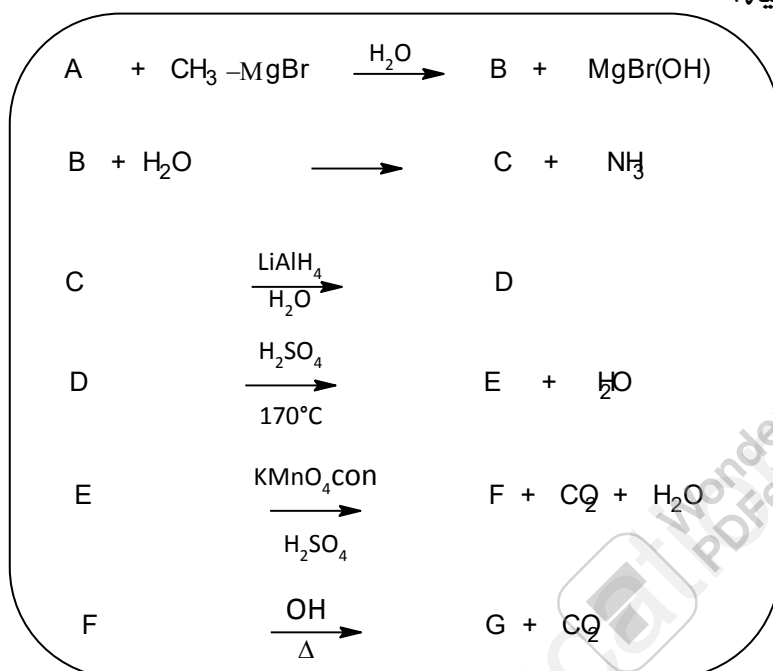


التمرين الأول: (606)

✓ مركب نتريلي أروماتي (A) صيغته العامة $C_nH_{2n-7}-CN$ نسبة الأزوت فيه 13.59%

1. جد الصيغة المجملية لهذا المركب (A)
2. اكتب الصيغة النصف المفصلة للمركب (A)
3. نجري على المركب (A) سلسلة التفاعلات التالية:



✓ اوجد الصيغ النصف المفصلة للمركبات : B, C, D, E, F, G.

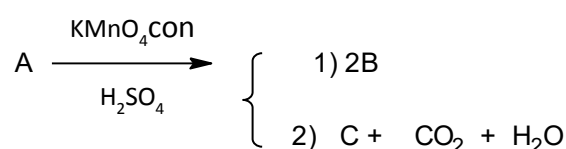
يعطي: $N=14g/mol$. $M_C=12g/mol$. $M_O=16g/mol$. $M_H=1g/mol$

التمرين الثاني: (608)

✓ الاحتراق التام ل 4.5g من مركب عضوي أكسجيني (A) صيغته العامة من الشكل C_xH_yO نسبة الأكسجين فيه

22.22% أعطى 5.6L من غاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 الحجم مقاسة في الشروط النظامية

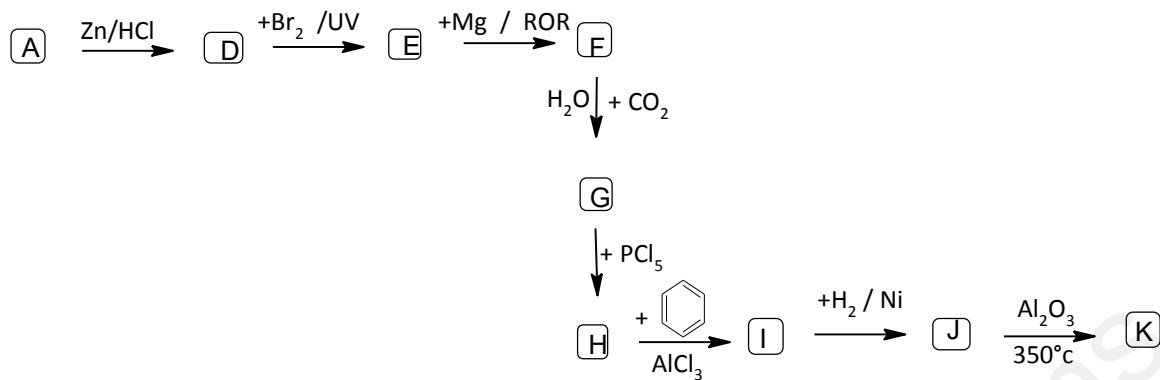
1. اكتب معادلة الاحتراق التام للمركب (A)
2. بين ان عدد ذرات الكربون في المركب (A) هي 4 .
3. استنتج الصيغة المجملية لـ (A) ثم اكتب الصيغ نصف المفصلة الممكنة له .
4. اكسدة المركب (A) تعطي النواتج التالية:



أ. ما طبيعة المركب (A) ؟ ثم استنتج نتيجة تفاعله مع كاشف طولنس .

ب. استنتج الصيغ النصف المفصلة للمركبات . A ، B ، C .

ت. نجري على المركب (A) سلسلة التفاعلات التالية :



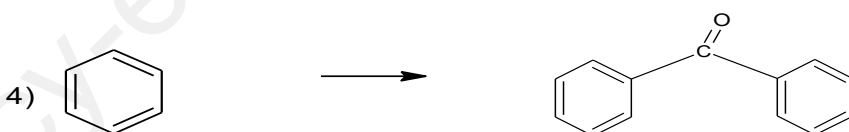
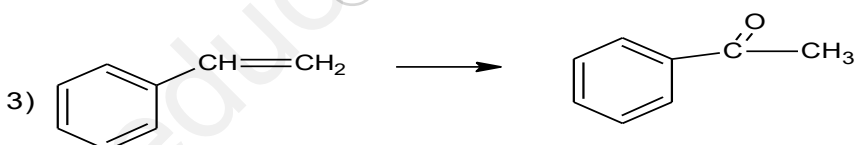
1. اوجد الصيغ النصف المفصلة للمركبات : D . E . F . G . H . I . J . K .

2. ما اسم التفاعل الاول ؟

3. ما هو الوسيط الذي يمكن ان يعوض الوسيط في التفاعل السابع ؟

المسألة (606) :

➤ كيف تنتقل منإلى



المركبات