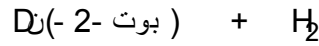
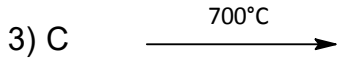
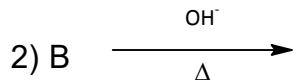
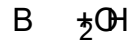
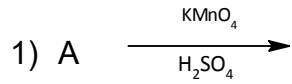


الجزء الأول: (08)

- 1- مركب عضوي أكسجيني A صيغته العامة $C_nH_{2n}O$ نسبة الاوكسجين فيه 18.6% يتفاعل مع DNPH ويرجع محلول فهلينغ .
- أ. ما طبيعة المركب A ؟
- ب. اوجد كتلته المولية، وصيغته المجرى.
- ج. اعط الصيغ نصف المفصلة الممكنة له مع تسميتها النظامية .
- 2- نجري على المركب A سلسلة التفاعلات التالية :
- جد الصيغ نصف المفصلة للمركبات A . B . C . D E .



- 3- نمزج 0.5mol من المركب B مع 0.5mol من البرويان -2- ول في وجود H_2SO_4 المركز

أ. اكتب معادلة التفاعل الحادث .

ب. استنتج مردود التفاعل . وخصائصه .

ج. احسب كتلة الاستر الناتج عند التوازن .

د. اعط التسمية النظامية للاستر الناتج .

$$C=12 \text{ g/mol} \quad . \quad O=16 \text{ g/mol} \quad . \quad H=1 \text{ g/mol}$$

يعطي :

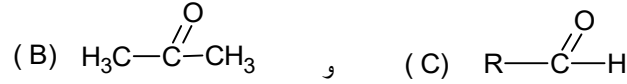
التمرين الثاني (607)

1. الـسان A كتلتها المولية $M_A = 70 \text{ g/mol}$

أ. جد الصيغة الجزيئية للـسان A

ب. اكتب الصيغة نصف المفصلة الممكنة له

ج. أكسدة الـسان A بـ KMnO_4 المركزة والساخنة وفي وسط حمضي H_2SO_4 اعطت المركبين التاليين:



استنتج صيغة كل من C والـسان A.

د. إمامة الـسان A تعطي المركب D.

✓ نزع الماء من المركب D بوجود H_2SO_4 و 140°C تعطي المركب E.

✓ هدرجة الـسان A تعطي المركب F.

✓ ضم حمض هالوجيني HCl للـسان A تعطي المركب G.

اكتب معادلات التفاعل الحادثة وسم المركبات الناتجة D . E . F . G .

يعطي: $\text{H}=1 \text{ g/mol}$. $\text{O}=16 \text{ g/mol}$. $\text{C}=12 \text{ g/mol}$

التمرين الثالث (605)

1. فحم هيدروجيني أروماتي A صيغته العامة $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}$ كثافته بخاره $d=3.655$

أ. جد الصيغة الجزيئية للمركب A.

ب. اكتب الصيغة نصف المفصلة الممكنة له مع تسميتها.

يعطي: $\text{H}=1 \text{ g/mol}$. $\text{O}=16 \text{ g/mol}$. $\text{C}=12 \text{ g/mol}$

ملاحظة: نقطة على تنظيم الورقة

" من أجل ذلك "