

(الشريعة: ٦٠٨)

١- مركب عضوي أكسجيني A صيغته العامة  $C_nH_{2n}O$  نسبة الاوكسجين فيه 18.6% يتفاعل مع DNPH ويرجع محلول فهلينغ .

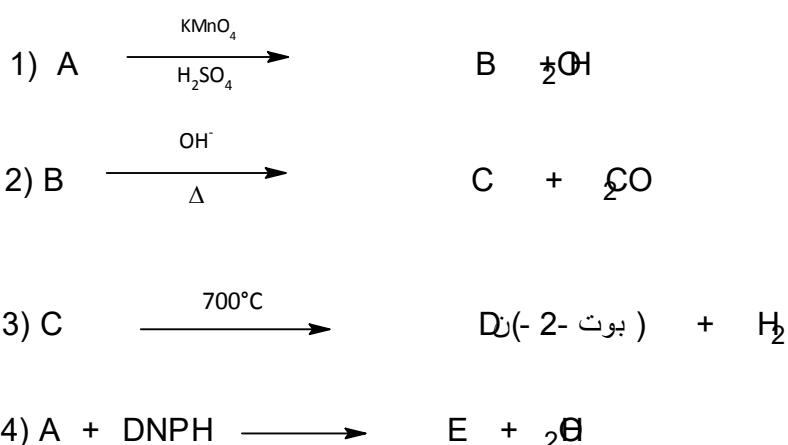
أ. مطبيعة المركب A :

ب. اوجد كتلته المولية، وصيغته الجملة.

ج. اعط الصيغ نصف المفصلة الممكنة له مع تسميتها النظامية.

٢- نجري على المركب A سلسلة التفاعلات التالية :

. A . B . C . D . E جد الصيغ النصف المفصلة للمركبات



٣- نرج 0.5mol من المركب B مع 0.5mol من البروبان-2-ول في وجود  $\text{H}_2\text{SO}_4$  المركز

أ. اكتب معادلة التفاعل الحادث.

ب. استنتج مردود التفاعل. وخصائصه.

ج. احسب كتلة الاستر الناتج عند التوازن .

د. اعط التسمية النظامية للأستر الناتج .

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

يعطي :

## (الفرز (ثاني ٦٠٧)

١- الاسان A كتلته المولية  $M_A = 70\text{g/mol}$

أ. جد الصيغة المجملة للأسان A

ب. اكتب الصيغ نصف المفصلة الممكنة له

ج. اكسدة الاسان A ب KMnO<sub>4</sub> المركزة والساخنة وفي وسط حمضي H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> اعطت المركبين التاليين :



استنتج صيغة كل من C والأسان A.

د. إماهه الاسان A تعطي المركب D.

✓ نزع الماء من المركب D بوجود H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> و ١٤٠°C تعطي المركب E .

✓ هدرجة الاسان A تعطي المركب F .

✓ ضم حمض هالوجيني HCl للاسان A تعطي المركب G.

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

C=12 g/mol . O=16g/mol . H=1g/mol      يعطي :

## (الفرز (ثالث : ٦٠٥)

١- فحم هيدروجيني أروماتي A صيغته العامة C<sub>n</sub>H<sub>2n-6</sub> كثافة بخاره d=3.655

أ. جد الصيغة المجملة للمركب A .

ب. اكتب الصيغ نصف المفصلة الممكنة له مع تسميتها .

C=12 g/mol . O=16g/mol . H=1g/mol      يعطي :

ملاحظة: نقطة على تنظيم الورقة

" من بلاط و بلاط "