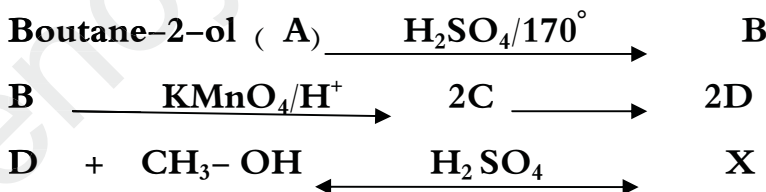


التمرين الأول (08):

1. مركب عضوي أكسجيني A صيغته العامة C_xH_yO كثافته البخارية 2 نسبة الهيدروجين والكربون فيه $H=10.34\%$, $C=62.06\%$.
 أ. اوجد الكتلة المولية للمركب A .
 ب. جد الصيغة المجملية لـ A .
 ج. ما طبيعة المركب A ؟
 2. يتفاعل المركب A مع DNPH ومع محلول طولنس .
 أ. ما طبيعة المركب A ؟
 ب. اكتب الصيغة النصف المفصلة لـ A .
 ج. ينتج المركب A من أكسدة المركب B ما طبيعة المركب B وما هو الوسيط المستعمل في عملية الأكسدة ؟
 د. أكسدة المركب A ينتج المركب C اكتب معادلة الأكسدة وسم المركب الناتج C .
 3. يمكن نزع مجموعة الكربوكسيل من المركب C بطريقتين :
 أ. بوجود أكسيد المنغنيز MnO عند 350° .
 ب. بتأثير الحرارة في وسط قاعدي .
 أكتب معادلة التفاعل الموافقة في الحالتين أ و ب .

التمرين الثاني (08):

1. مركب عضوي أكسجيني X صيغته العامة $C_nH_{2n}O_2$ كثافته بخاره بالنسبة للهواء 2.55 .
 أ. اكتب معادلة تفاعل الاحتراق للمركب X بدلالة n مع الموازنة .
 ب. جد الصيغة المجملية للمركب X .
 ج. عين الصيغ النصف المفصلة الممكنة للمركب X .
 د. مانوع التماكب الذي يميز هذه الصيغ ؟
 2. لمعرفة الصيغة الحقيقية للمركب X نجرى سلسلة التفاعلات التالية :



- أ. اوجد الصيغ النصف المفصلة للمركبات . A . B . C . D . X .
 ب. يتميز المركب A بتماكب فراغي ما نوعه برر إجابتك . مثل متماكبته الفراغية .
 ج. يتميز المركب B بتماكب فراغي ما نوعه برر إجابتك . مثل متماكبته الفراغية .
 د. مانوع التفاعل الأخير ماهي مميزاته ، استنتج مردوده .

1. لديك الحمض الدهني A رمزه $C_{18}:2\Delta^{9,12}$.

أ. ماذا تعني هذه الرموز ؟

ب. أعط الصيغة المجملة ، النصف المفصلة والطبولوجية للحمض الدهني A .

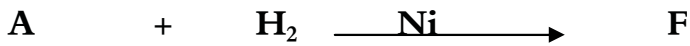
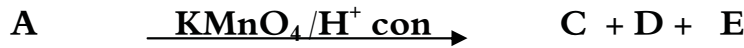
2. حمض دهني B مشبع كتلته المولية $M = 284 \text{ g/mol}$.

أ. ماهي صيغته المجملة ، النصف المفصلة والطبولوجية للحمض الدهني B ؟

ب. أستنتج رمزه .

ج. قارن بين درجتي انصهار A و B

د. أكمل التفاعلين التاليين :



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

ملاحظة : نقطة على تنظيم الورقة

" من أجل ذلك "