

التمرين الأول: (07ن)

✓ ألكان (A) كثافة بخاره بالنسبة للهواء هي 2.482 يحترق احتراقا تاما .

1. اكتب معادلة تفاعل احتراق هذا الألكان ووازنها .

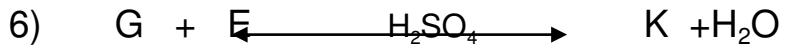
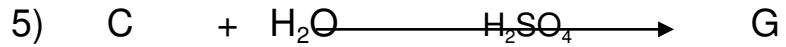
2. أوجد الصيغة المجملة للمركب (A)

3. استنتج الصيغة نصف المفضلة الممكنة لـ (A) وسميهما .

4. إليك درجات الغليان التالية : +9°C , +25°C , +35°C

- ارفق كل صيغة من الصيغ النصف المفضلة السابقة بدرجة غليان مناسبة فإذا تستنتج ؟

5. إليك سلسلة التفاعلات التالية ، من أجل تحضير مركب عضوي هام في الصناعة .



أ. أوجد صيغ المركبات A . B . C . D . E . F . G .

ب. ما نوع التفاعلين رقم 1 و 2 ؟

ج. كيف يتم الكشف عن المركب F تجريبيا ؟

يعطى : $H=1g/mol$, $C=12g/mol$

التمرين الثاني (08ن)

✓ **لدينا الأدوات الدهنية الـ ٣ : $C_{18}:2\Delta^{9,12}$. $C_{16}:0$. $C_{18}:1\Delta^9$. ودرجة انصهارها هي**

-05°C. 16°C. 63°C

1. ماذا تعني هذه الكتابة $C_{18} \cdot 2\Delta^{9.12} \cdot C_{16} \cdot 0$.
 2. انساب كل درجة إنصهار للدهن الخاص بها .
 3. اعط الصيغة العامة والصيغة النصف المفصلة والكتابية الطيولوجية لهذه الأدوات الدهنية .

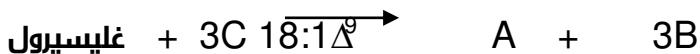
4. ما نوع التهاكب الموجود في المركب $C_{18}H_4$. ومثله .

5. حمض اللينوليك $C_{18:1\Delta^9}$. يتواجد في زيت دوار الشمس

أ. اكتب تفاعلاً أكسدة هذا المضي يوجد KMnO_4 $\text{con}.$ H_2SO_4

ج. ماهي الفاي¹دة الصناعية من تفاعل الهدرجة

6. ليكن التفاعل التالي :



أ. أعد كتابة التفاعل باستعمال الصيغ النصف المفصلة لكل مركب .

ب. ما نوع المركب A الناتج ؟

ج. أخطاء

د. احسب كتلته المولية .

H=1g /mol , C= 12g/mol , O=16g/mol **يعطى**

التمرين الثالث: (04 ن)

اللدوتنروز و السينوتنروز سكرين سبيطين مختلفين

١. ما الفرق بينهما ؟

2. اكتب صيغتها العامة والنصف المقصولة .

٣. ما نوع التهاب الفراغي الذي يمتاز به هذين السكرين ؟

4. استنتاج عدد المماكبات الفراغية لكل سكر .

5. مثل ياسقاط فيشر وهاكبات السيتو تنزروز ووضحا الصورة D و L.

ملاحظة : نقطة على تنظيم الورقة

" من جد وجد "