

التدريب الأول (07):1. كحول A كثافته البخارية بالنسبة للهواء $d = 2.55$ ،

أ. احسب كتلته المولية M .

ب. استنتج قيمة n .

ج. استنتج الصيغ النصف المفصلة الاربعية المحتملة للكحول A .

A بواسطة $KMnO_4$ في وسط حمضي H_2SO_4 تعطي السيتون C

أ. استنتج صنف الكحول A .

ب. اكتب الصيغة نصف المفصلة للكحول A و الصيغة النصف المفصلة للسيتون C .

3. يتميز الكحول A بتماكب فراغي . ماهو ؟ مثل متماكباته الفراغية حسب اسقاط فيشر .

4. نمزج 0.5mol من الكحول A و 0.5mol من حمض الإيثانويك .

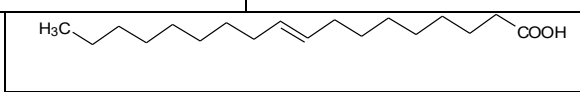
أ. اكتب معادلة التفاعل الحادث

ب. استنتج مردود هذا التفاعل .

ج. احسب عدد مولات الاستر المتشكل عند التوازن .

يعطي: $O=16g/mol$, $C=12g/mol$, $H=1g/mol$ **التدريب الثاني (07):**

➤ يدخل في تركيب ثلاثي غليسريد الأحماض الدهنية التالية :

M= 280g/mol	$C_n : 2\Delta^{9,12}$	الموقع α	الحمض الدهني A
نسبة الاكسجين فيه 18.6%	لا يتفاعل مع اليود	الموقع β	الحمض الدهني B
		الموقع α	الحمض الدهني C

1- اكتب الصيغ النصف المفصلة للأحماض . A . B . C .

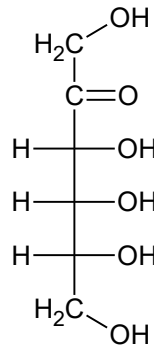
2- اكتب معادلة التفاعل الحادثة لتركيب ثلاثي الغليسريد .

3- قارن بين درجة الانصهار لهذه الاحماض الدهنية تنازليا .

4- يمتاز الحمض الدهني C بتماكب فراغي . ما نوعه ؟ مثل متماكباته الفراغية .

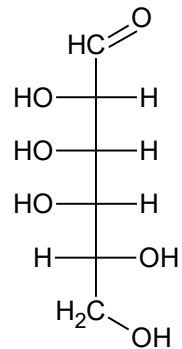
5- أكمل التفاعل الآتي :
2)A $\xrightarrow{KMnO_{con}/H_2SO_4}$ + +يعطي: $O=16g/mol$, $C=12g/mol$, $H=1g/mol$

1. لدينا السكرين البسيطين التاليين :



D-Psicose

(2)



D-Talose

(1)

- أ. ما صنف كل سكر؟
ب. استنتج عدد المماكبات الفراغية لكل سكر؟
ج. اكتب البنية الحلقية من النوع α للسكر (2) و β للسكر (1) مع تسمية كل سكر في شكله الحقيقي.

ملاحظة: نقطة على تنظيم الورقة

" من الجاهل "