الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

مديرية التربية لولاية تيزي وزو **ثانوية فتحي سعيد(ذ.ب.خ)**

الشعبة تقني رياضي(هندسة الطرائق) **السنة الدراسية:2017/2016**

القسم : 3ه/ط ***الفرض الاول للثلاثي الثاني*** **المدة : 02 ساعة**

التمرين الاول

يعطي التحلل المائي لمول واحد من ثلاثي الغليسريد مول من الغليسرول و ثلاث مولات من حمض دهني A .

1- أكتب صيغة الغليسرول و الصيغة العامة لثلاثي الغليسريد .

2- 1. الحمض الدهني Aعبارة عن حمض مشبع. تعديل g 2.1 منه يتطلب mL 16.4من محلول الصودا (Na^+،OH^-) ذي تركيز $0.5\ mol/L$.

أ . أوجد صيغة الحمض ألدهنيA.

أ .أستنتج صيغة ثلاثي الغليسريد .

التمرين الثاني

١- تتفاعل عينة من غليسيريد ثلاثي تزنg 2.197 مع 15ml من البوتاس(0.5N) وتقوم بتثبيت 0.015mol من اليود I_2.

1- أحسب الكتلة المولية للغليسريد الثلاثي.

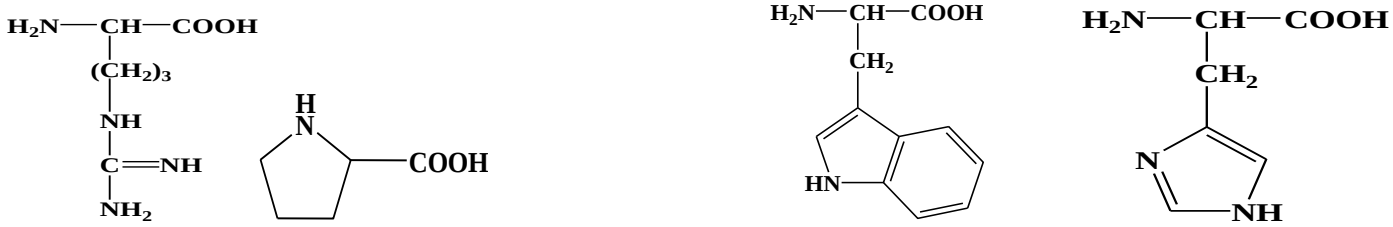
2- عين عدد الروابط المزدوجة الموجودة فيه.

3- عين صيغة الحمض الدهني المكون للغليسيريد الثلاثي باعتبار هذا الأخير متجانس.

4- أكتب الصيغة النصف المفصلة للغليسيريد الثلاثي.

اللتمرين الثالث

اليك الأحماض الامينية التالية.



1 2 3 4

1- صنف الاحماض الامينية المعطاة.

2-مثل الحمض الاميني 2 في الصورتين Dو L حسب تمثيل فيشر.

3-لتكن للحمض الاميني رقم 1 القيم التالية .

$Pka_1=1.8$ $Pka_2=9.6$ $PK_R=6.0$

أ- احسب قيمة ال PHi للحمض الاميني رقم 1.

ب- أكتب الصيغ الايونية للحمض الاميني رقم 1 من PH=1 إلى PH=11.

ت- أكتب صيغة البيبتيد الاتي (3-1-4-2) نبدا من اليسار الى اليمين.

ث- نضع البيبتيد السابق في أنبوب اختبار وأضفنا له حمض الازوت فلاحظنا ظهور لون اصفر.

- ماذا تستنتج.

يعطى M (C)=12g/mol M(H)1g/mol M(K)=39g/mol M(I)=127g/mol