najah213.com · نجاح 213

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 الثلاثي 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 2.1 g منه يتطلب 16.4 mL من 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 غليسريد ثلاثي تزن 2.197 g مع 15ml من البوتاس(0.5N) وتقوم بتثبيت 0.015mol من اليود I_2.

1- أحسب الكتلة المولية للغليسريد الثلاثي.

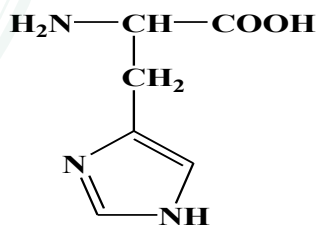
2- عين عدد الروابط المزدوجة الموجودة فيه .

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

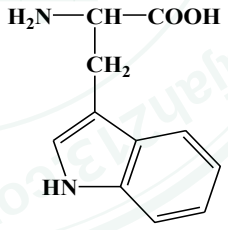
4- أكتب الصيغة النصف المفصلة للغليسيريد الثلاثي.

اللتمرين الثالث

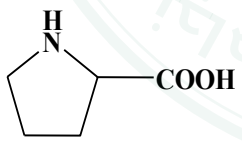
اليك الأحماض الامينية التالية.



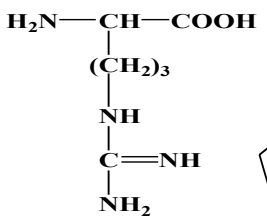
1



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

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً

najah213.com