

الاختبار الثالث في مادة التكنولوجيا * هندسة الطرائق *

التمرين الأول: (06 نقاط)

حمض دهني A صيغته من الشكل $C_nH_{2n-4}O_2$ نسبة الهيدروجين فيه 11,42 % ، وأكسدته بـ $KMnO_4$ المركز يوجد حمض الكبريت المركز تعطي حمض دهني B أحد أحادي الوظيفة الحمضية وحمض دهني C يحتوي على ثلاثة ذرات كربون وحمض دهني D ثانوي الوظيفة الحمضية .

1. استنتج عدد الروابط للحمض الدهني A ثم أوجد الصيغة المجملة له .

2. نعدل 1 g من الحمض الدهني B بواسطة محلول الصودا $NaOH$ تركيزه 0,5mol / l فلزم عند التكافؤ 17,24 مل من محلول الصودا

أ- أوجد الصيغة المجملة للحمض الدهني B

ب- استنتج الصيغة نصف مفصلة للأحماض الدهنية . A , D,C, B

ت- هل للحمض الدهني A متماكب فراغي ؟ - ما هو نوعه وأعط متماكباته ان وجدت ؟

التمرين الثاني: (07 نقاط)

إليك المركبات التالية: C_4H_8 : (C) , $C_4H_{10}O$: (B) , C_4H_8O : (A)

1- أعط متماكب سلسلى وموضعى ووظيفي للمركبات التالية مع توضيح التسمية النظامية لكل متماكب ؟

2- من بين هذه المركبات يوجد مركب له تماكب ضوئي من هو ؟ - أعط متماكباته الضوئية بإسقاط فيشر ؟

3- من بين هذه المركبات يوجد مركب له تماكب هندسى من هو ؟ - أعط متماكباته الهندسية ؟

التمرين الثالث: (07 نقاط)

I)- إليك السكريات البسيطة التالية :

1- حدد نوع صورة كل سكر

2- علل الاقتراحات التالية الخاصة بكل سكر:

أ- السكريات مرجعة لمحلول فهلنг وتولنر .

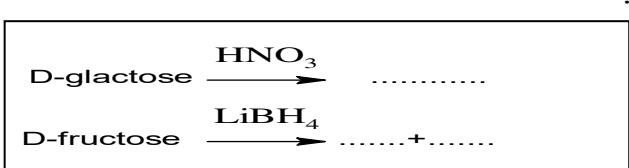
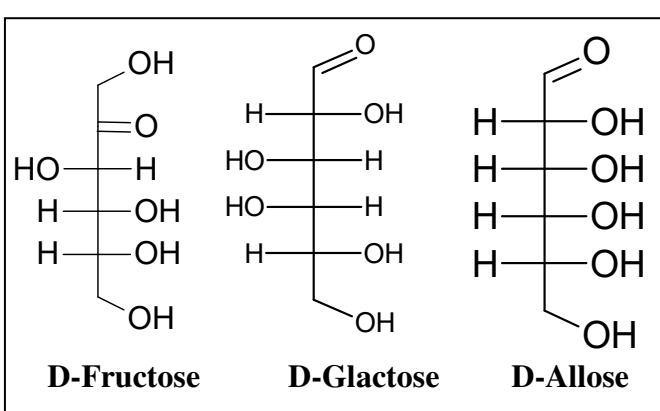
ب- لهم نفس الوظيفة الكيميائية .

ت- لهم نفس الصيغة المجملة .

ث- لهم نفس عدد ذرات الكربون غير المتوقعة .

3- أعط البنية الحقيقية لكل سكر .

4- أكتب صيغ المركبات الناتجة عن التفاعلات التالية:



بالتوفيق و عطالة سعيدة