

الاختبار الثالث في مادة التكنولوجيا * هندسة الطرائق *

التمرين الأول: (07 نقاط)

I) تؤثر البكتيريا تحت درجة الحرارة العادمة و مع مرور الوقت على الحليب الطازج مما يؤدي إلى تخمر سكر اللاكتوز إلى حزبيات تحتوي على وظيفة كربوكسيلية تكون هذه الأحماض معقدة مما يسمح بتشكيل حمض اللاكتيك ، كلما زادت نسبة حمض اللاكتيك يفقد الحليب الطازج جودته مما يصعب استخدامه في بعض الحالات. في مصانع الحليب يراقب هذا الأخير إن كان طازجا و هذا بمعايرة محلول الصود NaOH .

• حمض اللبن (اللاكتيك) صيغته المجملة من الشكل $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_3$ يحتوي على مجموعة كربوكسيل ونسبة

الأكسجين فيه % 53,33 .

1- أوجد صيغته المجملة والصيغة نصف مفصلة له .

3- هل لحمض اللبن تماكب فراغي ؟

أ- ما هو نوعه أن وجد ؟

ب- أعط تماكباته .

II) لديك المركب العضوي التالي :



1- يمتاز هذا المركب بنوعين من التماكبات الفراغي ذكرهما؟ ببر اجابتك .

2- مثل كل المتماكبات الفراغية المرافقة لكل منها .

التمرين الثاني: (07 نقاط)

لدينا الأحماض الدسمة التالية :

$\text{C}_{18}:0$ حمض الكابريليك

$\text{C}_{16}:1\Delta^9$ حمض البالميوليفيك

$\text{C}_{18}:2\Delta^{9,12}$ حمض اللينوليفيك

1- أعط الصيغة نصف مفصلة والكتابة الطوبولوجية لهذه الأحماض .

2- حمض اللينوليفيك $\text{C}_{18}:1\Delta^9$. يتواجد في زيت دوار الشمس

أ. اكتب تفاعل أكسدة هذا الحمض بوجود $\text{KMnO}_4 \text{ con. } \text{H}_2\text{SO}_4$.

ب. اكتب معادلة هدرجة حمض اللينوليفيك

جـ. ماهي الفائدة الصناعية من تفاعل الهرجة

3- حمض دهني A مشبع أحادي الوظيفة نسبة الأكسجين فيه % 12.5

أـ. أحسب الكتلة المولية لهذا الحمض الدهني A

بـ. استنتج الصيغة النصف مفصلة للحمض A

4- أكتب تفاعل الحمض الدهني A بواسطة KOH ، ماهو اسم هذا التفاعل ؟ - ماهي فائدته الصناعية ؟

التمرين الثالث: (06 نقاط)

-اليك السكرين A و B البسيطين التاليين :

- 1- هل للسكرين نفس الصيغة المجملة ؟ علل
- 2- أعط اسم كل سكر ثم حدد نوع صورة كل سكر
- 3- علل الاقتراحات التالية الخاصة بكل سكر(صح أو خطأ مع تصحيح الخطأ) :
 - أ- يحتويان على نفس عدد ذرات الكربون غير المتاظرة .
 - ب- لهما نفس الوظيفة الكيميائية .
 - ت- يعطيان نفس عدد المتماكبات .
 - ث- هذين السكرين مرجعين لمحلول فهلنغ و تولنز .

المنياتي لكم بالتوفيق