

....  
20

## الفرض الثاني للفصل الثاني

الاسم: .....  
اللقب: .....

## هندسة الطرائق

وكل يوم مضى يدني من الأجل  
فإنما الربح والخسران في العمل  
وأعمارنا تطوى وهن مراحل  
فعمرك أيام وهن قلائل

إنا لنفرح بالأيام نقطعها  
فاعمل لنفسك قبل الموت  
نسير إلى الآجال في كل لحظة  
ترحل من الدنيا بزاد من التقى

التمرين الأول

1. سم المركبات العضوية التالية حسب نظام IUPAC :

صيغة المركب	اسم المركب		
$\begin{array}{c} \text{H}_5\text{C}_2 \\   \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{C}(=\text{O})-\text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	.....	.....	.....
$\begin{array}{c} \text{C}_2\text{H}_5 \\   \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{OH})-\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)-\text{CH}_3 \end{array}$	.....	.....	.....
$\begin{array}{c} \text{Cl} \\   \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{C}(=\text{O})-\text{H} \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	.....	.....	.....

2. أكتب الصيغة نصف مفصلة للمركبات التالية ثم اكتب الاسم الصحيح لكل منها إن كان فيه خطأ :

• 2- إيشيل بروبان - 3- ون .	• بوتان - 3 - ول .
.....	.....
..... •	..... •

3. أكتب تفسيرا علميا لكل مما يلي :

❖ لا يكفي استعمال كاشف D.N.P.H للتمييز بين : بروبانول و بروبانون .

❖ درجة غليان الكحولات أعلى من درجة غليان الألكانات المواتقة .

❖ المركب : 2- ميثيل بنتان - 3 - ول ، هو كحول ثانوي .

4. وضح عبر تفاعلات كيميائية كيف يمكن الحصول على :

1.....	الأسيتون من بروبان-2- ول
1..... 2.....	الأسيتون من بروبان-1- ول
1..... 2.....	الإيثان من الإيثانول
1..... 2.....	حمض الإيثانويك من الأسيتيلين

### التمرين الثاني

نريد تحديد صيغة المركب A الذي يحتوي على سلسلة كربونية مشبعة و يحتوي على وظيفة عضوية واحدة فقط .

- يتفاعل 7,4 غ من المركب A مع 6 غ من مركب حمض الإيثانويك  $\text{CH}_3\text{-COOH}$  ليعطي مركب أستر C وأماء .

(1) ما هي الوظيفة الكيميائية للمركب A ؟ علل

- نقوم بنزع الماء من المركب A فنحصل على ألسان D، حيث أن 7,4 غ من المركب A تعطى 5,6 غ من الألسان .

.  $n = 4$  : A

(3) أعط الصيغ نصف مفصلة الممكنة لهذا المركب ، مع تسميتها و تصنيفها .

الصيغة	نصف	مفصلة	المركب	تسمية
.....	.....	.....	.....	.....
كحول	كحول	كحول	كحول	صنف الكحول

من أجل تحديد الصيغة نصف مفصلة لهذا المركب A نقوم بإجراء التجارب التالية :

- أكسدة المركب A بواسطة محلول برمونفات البوتاسيوم في وجود وسط حمضي تعطي مركب عضوي E ، الذي يتفاعل مع كاشف D.N.P.H و يتفاعل مع محلول فهلنخ ويتشكل راسب أحمر آجوري .
- الأكسدة العنيفة للمركب D تعطي سيتون F ، وحمض كربوكسيلي الذي يتحول إلى  $\text{CO}_2$  و  $\text{H}_2\text{O}$  .
- 4) ما هي الوظيفة الكيميائية للمركب E ؟ مع التعليل .

5) اعتماداً على نتائج التجارب السابقة، حدد الصيغة نصف مفصلة الصحيحة للمركب A . مع التعليل .

6) اكتب الصيغة نصف مفصلة لكل مركب E ; D ; C ; F

E : .....	D : .....
C : .....	F : .....

7) استنتج عدد مولات الأستر C ثم الماء الناتجة من تفاعل المركبين A و B .

قال ابن القيم رحمه الله : ولكن هاهنا أمرٌ ينبعي التفطئُ لَهُ، وَهُوَ أَنَّ الْأَذْكَارَ وَالآيَاتِ وَالْأَدْعِيَةَ الَّتِي يُسْتَشْفَى بِهَا وَيُرْقَى بِهَا، هِيَ فِي نَفْسِهَا نَافِعَةٌ شَافِيَّةٌ، وَلَكِنْ تَسْتَدِعِي قَبْوِلَ الْمَعِلِّ، وَقُوَّةَ هِمَّةِ الْفَاعِلِ وَتَأْثِيرِهِ، فَمَنْ تَخَلَّفَ الشِّفَاءُ كَانَ لِضَعْفِ تَأْثِيرِ الْفَاعِلِ، أَوْ لِعَدَمِ قَبْوِلِ الْمُنْفَعِلِ، أَوْ لِمَانِعِ قُوَّيِّ فِيهِ يَمْنَعُ أَنْ يَنْجَعَ فِيهِ الدَّوَاءُ، كَمَا يَكُونُ ذَلِكَ فِي الْأَدْوِيَةِ وَالْأَدْوَاءِ الْحِسَيَّةِ، فَإِنَّ عَدَمَ تَأْثِيرِهَا قَدْ يَكُونُ لِعَدَمِ قَبْوِلِ الطِّبِّيَّةِ لِذَلِكَ الدَّوَاءِ، وَقَدْ يَكُونُ لِمَانِعِ قُوَّيِّ يَمْنَعُ مِنْ افْصَاصِهِ أَثْرُهُ، فَإِنَّ الطِّبِّيَّةَ إِذَا أَخْدَتِ الدَّوَاءَ بِقَبْوِيلٍ تَامٍ كَانَ انتِفَاعُ الْبَدَنِ بِهِ بِخَسْبِ ذَلِكَ الْقَبْوِيلِ، فَكَذِلِكَ الْقُلُبُ إِذَا أَخْدَرَ الرُّقَى وَالْتَّعَاوِيدَ بِقَبْوِيلٍ تَامٍ، وَكَانَ لِلرَّاقِي نَفْسٌ فَعَالَةٌ وَهِمَّةٌ مُؤَثِّرَةٌ فِي إِزَالَةِ الدَّاءِ . [كتاب الداء والدواء ٩]