

الجزء الأول : صيغ المركبات العضوية (1,50 نقط)

1. أتمم الجدول التالي :

الكتابة الطبولوجية	الصيغة نصف المنشورة	الصيغة الإجمالية	اسم المركب
	$ \begin{array}{c} C_2H_5 \quad CH_2 - CH_3 \\ \\ CH_3 - CH - CH - CH_3 \end{array} $		
			ـ هكسـ2ـإن(E)

الجزء الثاني: دراسة متماكبات الألكان الغازي (1,75 نقط)

نعتبر أكانتا عازياً كثافته بالنسبة للهواء هي: $d = 2,483$

الجزء الثالث: تحديد الصيغة الإجمالية للمركب (4,25 نقط)

يعطي الإحتراف الكامل لمول واحد من هيدروكربور A صيغة الإجمالية C_xH_y خمسة مولات من ثاني أوكسيد الكربون وخمسة مولات من الماء.

1. أكتب معادلة هذا التفاعل
 2. أوجد الصيغة الاجمالية لهذا الهيدروكربور ثم حدد المجموعات العضوية المحتملة التي ينتمي إليها هذا المركب
 3. أكتب جميع الصيغ النصف المنشورة الممكنة للمركب العضوي A (8 متماكبات)
 4. لتميز هذا المركب أكثر، نضيف إليه ماء البروم، فينعدم لون هذا الأخير و نحصل على مركب عضوي B ، إستنتج المجموعة التي ينتمي إليها المركب A
 5. علماً أن الهيدروكاربور A يبيز تماكيما E/Z ، واتضح أن A هو المتماكب Z ، أكتب صيغته نصف المنشورة وحدد إسمه

خط سعيد للجميع

الله ولی النوفیق



من لم يسهره العلم أياما أسهره الجهل أعواما ...