

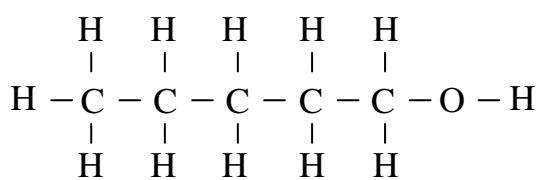
الأستاذ: إبراهيم ع.

المدة: دقيقة

## نموذج رقم : 05 لفرض الفصل الأول

### تمرين رقم: 01

نوع كيميائي عضوي (A) عبارة عن كحول أحدى الوظيفة صيغته الجزيئية المفصلة كما يلي :



- 1- استنتج صيغة الجزيئية المجملة و صيغة الجزيئية نصف المفصلة .
- 2- هل هذا الجزيء مستقطب ؟ على .
- 3- النوع الكيميائي (B) هو غاز جزيئته ذات سلسلة خطية (غير متفرعة) و غير حلقة و لا تحتوي على رابطة مضاعفة :

  - A- استنتاج الصيغة الجزيئية المفصلة لهذا النوع الكيميائي (B) .
  - B- هل هذا الجزيء (B)  $\text{C}_5\text{H}_{12}$  مستقطب ؟ على .
  - C- درجة غليان المركب العضوي (A) أكبر من درجة غليان المركب العضوي (B) ، فسر سبب ذلك .
  - D- هناك عدة مماكبات للمركب العضوي (A) .
  - E- ما المقصود بمصطلح المماكبات .
  - F- أكتب الصيغة الجزيئية المفصلة لأحد مماكباته .
  - G- نوع كيميائي آخر صيغته الجزيئية المجملة  $\text{C}_2\text{H}_7\text{N}$  و له مماكبان .
  - H- أكتب الصيغة الجزيئية المفصلة لكل مماكب .
  - I- اختر المماكب الذي تكون فيه ذرة الازوت في طرف السلسلة الكربونية و مثل جزيئه حسب نموذج كرام .

الذرة	H	C	N	O	يعطى:
Z	1	6	7	8	

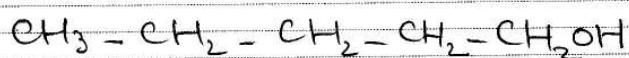
### تمرين رقم: 02

يبين الجدول التالي قيم  $\text{pH}$  لبعض المواد التي نتعامل معها في حياتنا اليومية عند الدرجة  $25^\circ\text{C}$  .

المادة	الخل	ماء معدني غازي	معجون الاسنان	ماء جافيل	ماء مقطر
PH	3	5.5	10	11	7
طبيعة كل مادة					
راتبة المادة حسب درجة الحوضة					

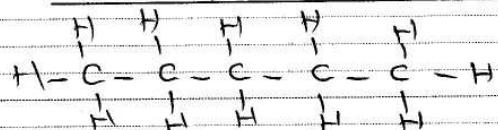
- أكمل الجدول بتحديد طبيعة كل مادة ( حمضية ، أساسية ، معتدلة ) ثم رتب هذه المواد حسب درجة حموضتها (يعطى الرقم (1) للمادة ذات الحموضة الأقوى ) .

١- الصيغة الجزيئية المجمدة ٢- الصيغة الجزيئية المضافة



٢- نعم الجزيئ مستقطبي لأنّه يحتوي على الرابطة التكافعية لمستقطبة (O-H).

٣- الصيغة الجزيئية المضافة لمعضلة المغاز (B) :  $\text{C}_5\text{H}_{12}$



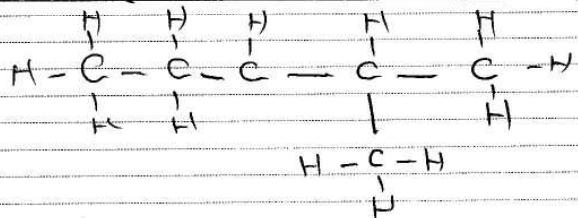
- الجزيئ (B) ليس مستقطبي لأنّه لا يحتوي على رابطة تكافعية لمستقطبة.

٤- تفسير سبب كون درجة غليان A أكبر من درجة غليان بـ حزى النوع الكيميائي A مستقطبي وحزى النوع الكيميائي غير مستقطبي، والجزيئات المستقطبة تكون متماسكة فيه بينما أثثر من الجزيئات غير المستقطبة على وبالتالي لفصل الجزيئات المستقطبة عن بعضها تحتاج إلى طاقة أكبر أو درجة حرارة أكبر وهذا ما يفسر درجة غليان A العالية مقارنة مع درجة غليان B.

٥- المقصود بمطابع المماكيات :

هو اتفاق النوع الكيميائي في الصيغة الجزيئية المجمدة واحتلافها في الصيغة الجزيئية المضافة.

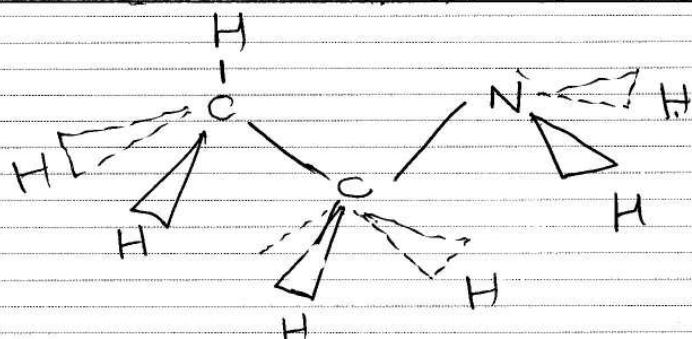
٦- الصيغة الجزيئية المضافة لجود المماكيات A



٧- الصيغة الجزيئية المضافة للمماكيات



٨- تمثيل كرام لجزيئ المماكي الذي فيه درجة N في طرق السنتنات



## حل التمرين رقم: 02

إكمال الجدول :

المادة	الخل	ماء معدني غازي	معجون الاسنان	ماء جافيل	ماء مقطر
PH	3	5.5	10	11	7
طبيعة كل مادة	حمضية	حمضية	أساسية	أساسية	معدلة
رتبة المادة حسب درجة الحوضة	1	2	4	5	3