

العلامة

اللقب والاسم: الفوج:

التمرين الأول: (05 نقاط): أجب بنعم أو لا عما يلي:

- 1- إذا بدت المادة سوداء فإنها عكست أو نفذت كل ألوان الضوء المرئي بالتساوي لا
- 2- أغلب المركبات التي تمتص الأشعة المرئية وفوق البنفسجية هي التي تحتوي على روابط أحادية مشبعة لا
- 3- يتم تحديد تركيز محلول مجهول بطريقة الأشعة المرئية وفوق البنفسجية عن طريق المعايرة لا
- 4- الأشعة تحت الحمراء تملك طاقة قادرة على إثارة المستويات الإلكترونية كما هو الحال في الأشعة UV لا
- 5- تعتبر الأشعة تحت الحمراء كطريقة للكشف عن الروابط المضاعفة لا
- 6- الرنين المغناطيسي النووي (HNMR) هو تقنية طيفية تستخدم لتحديد بنية المركبات (سائلة أو صلبة) عن طريق التعرف على أنواع ذرات الكربون في المركبات العضوية لا
- 7- يمكن التعرف الكامل على البنية من خلال طريقة الأشعة UV-vis والأشعة تحت الحمراء والرنين المغناطيسي النووي لا
- 8- يمكن للبروتون امتصاص طاقة من مصدر خارجي ونتيجة لذلك يتغير اتجاه لفة من النوع α الى النوع β وتوصف هذه الحالة بالرنين المتعم لا
- 9- تأثير الحجب يعمل على انقاص تأثير المجال المغناطيسي الخارجي لا
- 10- الإلكترونات المتكافئة في الجزيء تعطي اشارات متعددة في طيف الرنين المغناطيسي لا

التمرين الثاني (05 نقاط):

1- احسب العدد الموجي لنزوة امتصاص الرابطة C-H على افتراض أن ثابت قوة الرابطة يساوي 5×10^5

2- نفس السؤال بالنسبة للرابطة C-O و C=O. يعطى: $\bar{\nu} = 4.12 \times \sqrt{\frac{K}{\mu}}$

الرابطة C=O

الرابطة C-O

الرابطة C-H

$$\bar{\nu} = 4.12 \sqrt{\frac{2 \times 5 \times 10^5}{6.5}}$$

$$\bar{\nu} = 1568 \text{ cm}^{-1}$$

$$\mu = \frac{12 \times 16}{12 + 16} = 6.9 \text{ g.mole}^{-1}$$

$$\bar{\nu} = 4.12 \sqrt{\frac{5 \times 10^5}{6.9}}$$

$$\bar{\nu} = 1103 \text{ cm}^{-1}$$

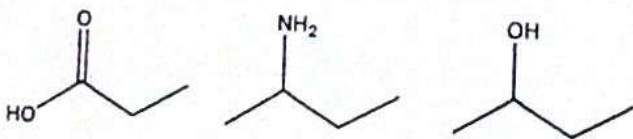
$$\mu = \frac{M_1 \times M_2}{M_1 + M_2} = \frac{12 \times 1}{12 + 1}$$

$$= 0.923 \text{ g.mole}^{-1}$$

$$\bar{\nu} = 4.12 \sqrt{\frac{5 \times 10^5}{0.923}}$$

$$\bar{\nu} = 3032 \text{ cm}^{-1}$$

التمرين الثالث (10 نقاط):



1- لدينا الجزيئات الثلاثة التالية كحول، امين، حمض كربوكسيلي:

