

① 2024 / Spectroscopy Infrared radiation / فاضل

الاشعة تحت الحمراء / هي احدى مناطق الاشعاع الكهرمغناطيسي يقع بين المنطقة المرئية (Visible) ومنطقة المايكرويف (Microwave) وتكون ذات طول موجي عالي وطاقة رابعة مقارنة مع اشعة UV. وهذه الاشعة تكون ضاربة لا يمكن رؤيتها بالعين ويمكن رؤيتها بالظلام بواسطة اجهزة التصوير.

ملاحظة / نطاق اشعة تحت الحمراء الممتد للمركبات العضوية يقع بين $(4000 - 625 \text{ cm}^{-1})$

• مناطق الاشعة تحت الحمراء --

1. الاشعة تحت الحمراء القريبة وهي الاقرب الى الاشعة المرئية الاقرب الى اللون الاصفر وتظهر عند $(0.8 - 2.5 \mu\text{m})$ $[4000 - 12000 \text{ cm}^{-1}]$ وتستخدم لتحليل مزيج الامينات العطرية وتحتوي البروتين والدهون والبروتين والزيوت

2. الاشعة تحت الحمراء المتوسطة وتظهر عند $(2.5 - 15 \mu\text{m})$ $(667 - 4000 \text{ cm}^{-1})$ وهي منطقة الاهتزاز والدوران وتتم الى

1- منطقة تردد $[4000 - 1500 \text{ cm}^{-1}]$

2- منطقة بصمة الاصبع Fingerprint region $[1500 - 667 \text{ cm}^{-1}]$

3. الاشعة تحت الحمراء البعيدة وهي الاقرب الى الاشعة المايكرويف وتظهر عند $[15 - 1000 \mu\text{m}]$ $[667 - 10 \text{ cm}^{-1}]$ تحفز المركبات غير العضوية والعضوية المعدنية

2

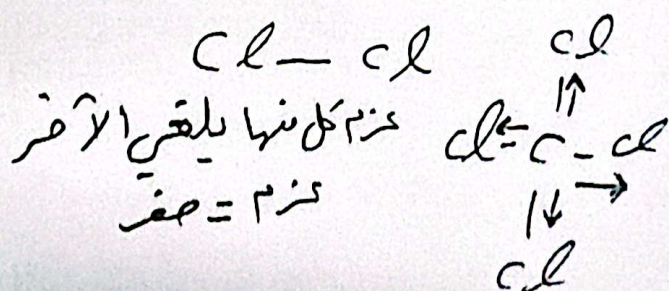
④ اشعة IR ممتدة كحرقه الجاي مع الفعالي هي
الكيرتية حيث لكل حيوت لها تردد معين

٥. لحامه IR واضحه لذا لا تحدث انفقالات الكروماتيه -
وانما تحدث اهتزاز في اواس الخيضة -

* تمتص الجزيئية طانة ائنة IR فيودري
اي حالة اهتزاز (Vibrating) للأواصر تمتص
وتتقلص وتنحني بالنسبة الى بعضها -

* الجزيئات التي يصل فيها إختلاف الأوامر بأكثر من 1.5 D
هي الجزيئات التي لها عزم ثنائي القطب
مثال $C=O$, $Cl-H$

أما التي ليس عزومها في القطب لا يحدث فيها هذا الاهتزاز
 CO_2 و H_2 و CH_4



* الحيزيات النبيلة عزاء بناتنا المصطفية عندليب عليها السلام
أشعار IR يكثر اقتصاصه للطائفة فتقتل من
حسبوا إلهذا زيارا وأضيء إلى أعلى ومنه فقدت الطائفة
تربيع الحيزية إلى إلهذا زيارا الأصلي تكثر أنبعاث
للصنود الأهمر يُسجله صيرار وضياف IR
يُجل الطائفة بكل ترددات

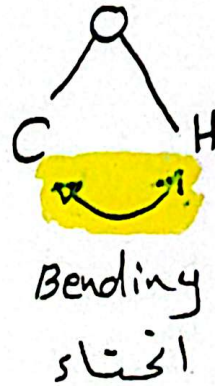
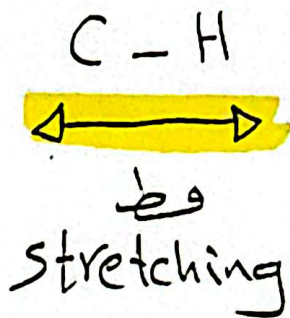
* كل جمرة فعالة تتلألأ تردد معينه خاص بها في
طيف IR لذا يتم تحديدها .

4

انواع الاهتزاز والانحناء

The modes of vibration and bending

الأساسية أنواع الحركة الاهتزازية للجزيئة - ولها طيف IR
صالح المط والانحناء



5

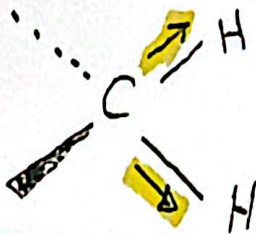
1 الاهتزازات الاحتكاكية Stretching vibration

symmetrical

9 اهتزاز متناظر

a. symmetrical

غير متناظر



symmetrical

2853 cm⁻¹

مثل ميثيلين methylene



Asymmetrical

2926 cm⁻¹

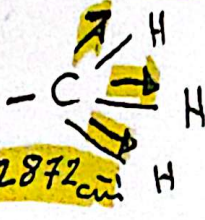
* تردد عالي طاقة عالية وطول موجي قصير عند

اهتزازات غير المتناظر asymmetrical مقارنة

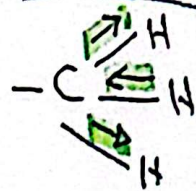
مع symmetrical المتناظر

Asymmetrical

CH₃

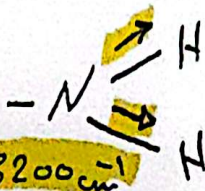


2872 cm⁻¹

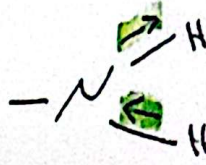


2962 cm⁻¹

NH₂

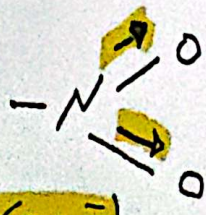


3200 cm⁻¹

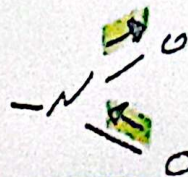


3400 cm⁻¹

NO₂



1360 cm⁻¹



1550 cm⁻¹

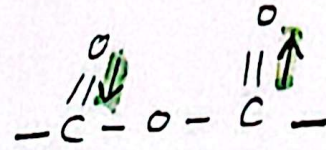
6

Symmetrical

Asymmetrical



1760 cm⁻¹



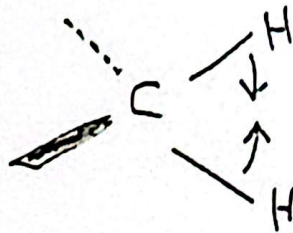
1800 cm⁻¹

Bending vibration

2 - اهتزازات انحنائية

Scissoring

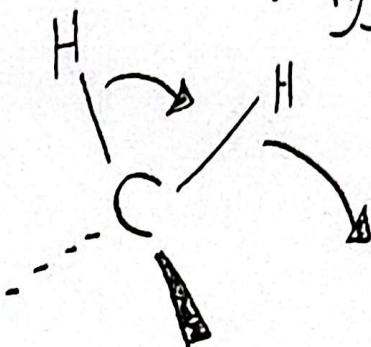
9 اهتزاز مقصبي



1450 cm⁻¹

6 اهتزاز ارتجائي waggging

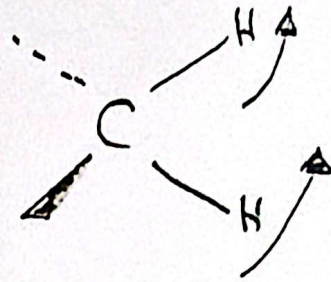
1250 cm⁻¹



7

Rocking

في اهتزاز تأرجيح



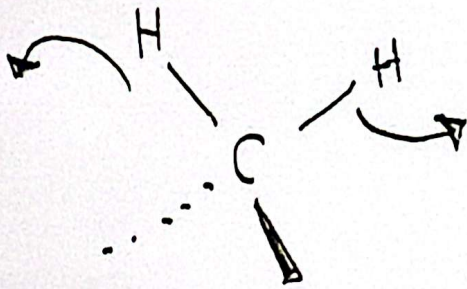
720 cm^{-1}

in-plane

بفرض المستوى

Twisting

اهتزاز التواء



1250 cm^{-1}

خارج المستوى
out of plane

8

لمعرفة مواقع الحزم النصفية

نمكن الحصول عليها حسابياً من المعادلة التالية
(قانون هول)

$$\bar{V} = 4.12 \sqrt{\frac{K}{\mu}}$$

$$\mu = \frac{M_1 M_2}{M_1 + M_2}$$

M_1, M_2 = atomic weight الذرات القريبة

K = Force constant in dyne/cm ثابت القوة
للآصرة

$\bar{V}$ = Frequency in cm

قسمت ثابت القوة للآصرة يعتمد على نوع الآصرة -

١- آصرة منفردة للرابطة $C-H$
 $C-C$
 $K = 5 \times 10^5$

٢- آصرة مزدوجة مثل $C=C$
 $C=O$
 $K = 10 \times 10^5$

٣- آصرة ثلاثية مثل $C \equiv C$ ، $C \equiv N$

$K = 15 \times 10^5$

9

أفضل

$$V = 4.12 \sqrt{\frac{K}{\mu}}$$

1 C-C

$$V = 4.12 \sqrt{\frac{5 \times 10^5}{6}} = 1190 \text{ سم}^{-1} \approx 1200 \text{ سم}^{-1}$$

$$\mu = \frac{12 \times 12}{12 + 12} = 6$$

2 C=C $V = 4.12 \sqrt{\frac{10 \times 10^5}{6}} = 1682 \text{ سم}^{-1}$

3 C≡C

تطبق القانون = 2060 سم⁻¹

ملامحة تردد الاوامر المنفردة

أقل من الاوامر المزدوجة والمزدوجة أقل من الثلاثية
لأن تردد الاوامر يتناسب عكسياً مع K
ولات K للاوامر المنفردة أقل من الثلاثية
والثلاثية أقل من الثلاثية

$K = 5 \times 10^5$ منفردة

$K = 10 \times 10^5$ مزدوجة

$K = 15 \times 10^5$ ثلاثية

١٥

الوصول المؤثرة على ترددات (المؤثرة بهتزاز الاوامر)
اي ترددات المجاميع النغاله (مواقع الحزم)

١- كتلة الذرات

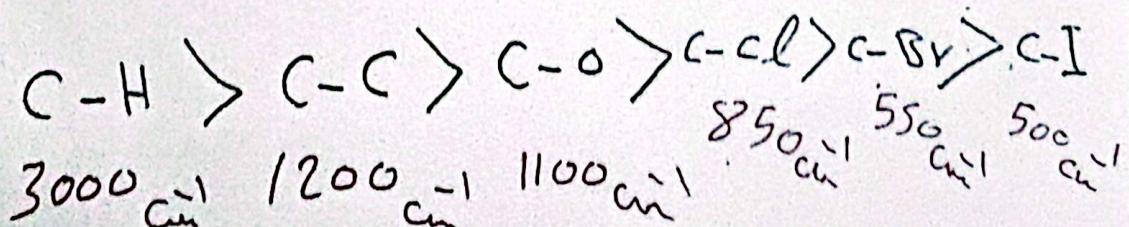
حسب قانون هوك $\bar{\nu} = 4.12 \sqrt{\frac{K}{\mu}}$

أذن $\bar{\nu} \propto \frac{1}{\mu}$

وبما أن $\mu = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2}$

أذن $\bar{\nu} \propto \frac{1}{\mu}$

التردد يتناسب عكس الكتلة
كلما كانت الكتلة كبيرة يقل $\bar{\nu}$ التردد
فمثلاً



II

فمعتبرا تطبق قانون هوك على $C-H$ و $C-O$
حيث أن $C-O$ لها تردد 1100

بينما $C-H$ لها تردد 3000

$$C-H \quad \mu = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2} = \frac{12 \times 1}{12 + 1} = 0.9$$

التردد
المستقر $K = 5 \times 10^5$

$$\bar{\nu} = 4.12 \sqrt{\frac{5 \times 10^5}{0.9}} \approx 3070 \text{ cm}^{-1}$$

$$C-O \quad \mu = \frac{12 \times 16}{12 + 16} = 6.85$$

$$\bar{\nu} = 4.12 \sqrt{\frac{5 \times 10^5}{6.85}} \approx 1117 \text{ cm}^{-1}$$

(12)

2 قوة الآصرة

كلما تزداد قوة الآصرة يزداد ثابت القوة K

وكلما زاد ثابت القوة K زاد $\bar{V}$

حيثما نوت هو

$$\bar{V} = 4.12 \sqrt{\frac{K}{\gamma}}$$

$$\bar{V} \propto K$$

وبما أن ثابت K للآصرة المنفردة = 5×10^5

والآصرة المزدوجة = 10×10^5

والآصرة الثلاثية = 15×10^5

لذا يكون ترتيب الترددات

$$C \equiv C > C = C > C - C$$

1200 cm^{-1} 1650 cm^{-1} 2150 cm^{-1}

13

α - β غير المستقيم

3 تأثير الرنين

(Resonance effect α - β)

له تأثير على تغيير موقع التردد في طيف IR

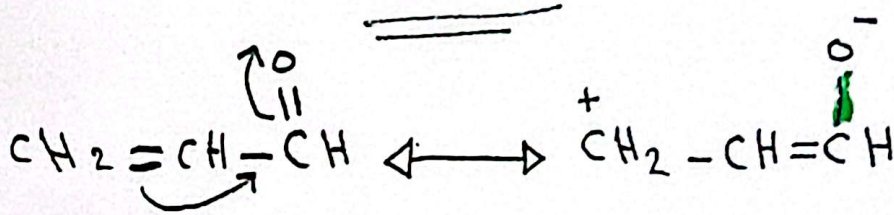
والسبب لذلك يعمل على جعل الآصرة المترددة

تشبه منفردة (أي يعمل الرنين الى استطالة في

طول الآصرة المترددة وتصبح ضعيفة)

ونتيجة ذلك يعمل على ثابت قوة الآصرة K

وعندما يقل K يقل التردد



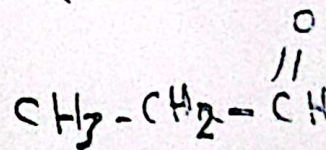
هنا ملاحظة التردد الى $\text{C}=\text{O}$

يصبح 1650-1675 cm^{-1}

سبب الرنين

نمينا الطبيعي لـ $\text{C}=\text{O}$

هو 1715 cm^{-1}



بدون رنين

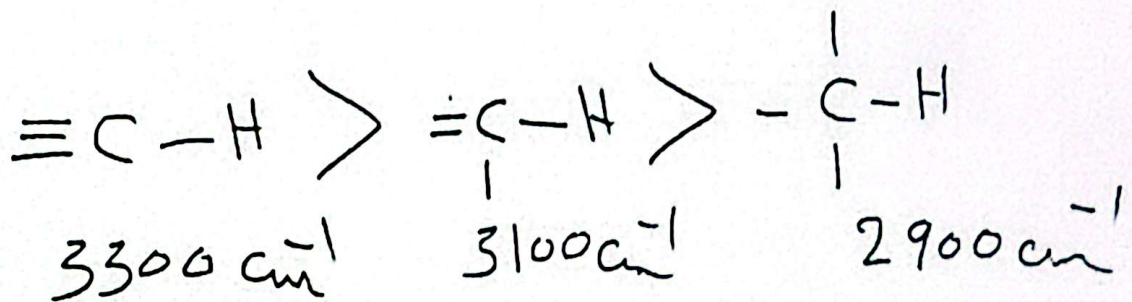
(14)

4- التهجين Hybridization

التهجين يؤثر على ثابت القوة للأمر K
وهذا يعتمد على نوع التهجين

$$K > sp > K sp^2 > K sp^3$$

للأمر للأمر للأمر
الثنائية الثنائية المنفردة



$$\therefore V_{sp} > V_{sp^2} > V_{sp^3}$$

لأنه كلما زاد K زاد السرد
حسب قانون هوك