

إذا كانت مجموعة النيترو موجودة فاتها تعطي زوج من القمم في 1550 cm^{-1} و 1350 cm^{-1} وهما قويتان متجاورتان .

Asurve of the important functional groups with examples

دراسة بعض الامثلة على اطياف الجزيئات

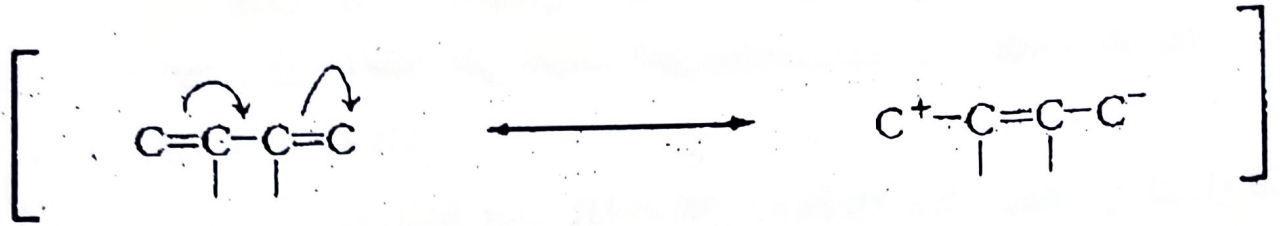
الالكانات Alkanes

في الشكل (2-7) نلاحظ طيف IR للديكان Decane حيث نلاحظ من اليسار قمة قوية (S) وعريضة بالقرب من 3000 cm^{-1} ($3-33 \mu$) تعود الى مط الاصرة C-H الالفاتية وفي اليمين نلاحظ اهتزاز الانحاء من نوع المقص Scissoring لمجموعة CH_2 وفي موقع 1465 cm^{-1} وهي متوسطة الشدة (m) والى يمين هذه المجموعة نلاحظ قمة اهتزاز الانحاء (bent) لمجموعة CH_3 في موقع من 1375 cm^{-1} ($7-27 \text{ m}$) وهي انحاء متناسق اما الغير متناسق فيكون مندمج مع قمة CH_2 وهي كذلك متوسطة الشدة (m) .

الالكينات Alkenes

نلاحظ في الشكل (2-11) من ملزمة الاطياف طيف IR لمركب الستايرين حيث في اليمين نلاحظ قمم متجاورة تعود الى Aromatic (CH) والى C-H vinyl وهي اهتزازات المط St - Vibration للاصرة C-H = وتقع الى يسار 3000 cm^{-1} ($3-33 \text{ m}$) . ونلاحظ الى يمين هذه المجموعة من القمم قمة متوسطة الى ضعيفة (M - W) في موقع 1600 cm^{-1} - 1660 cm^{-1} نطلق عليها (Vinyl C=C) اي مط الاصرة المزدوجة التي هي خارج الحلقة الاروماتية - 1630 CM^{-1} والى يمين هذه الاصرة المزدوجة نلاحظ مط الاصرة المزدوجة الاروماتية (Aromatic C=C) وهي قمتان في 1475 cm^{-1} و 1500 cm^{-1} وهي (M-W) . ونلاظ الى يمين هذه القمم قمتا اهتزاز الانحاء خارج المستوى Out Of Plane Behding (OOP) = C-H Vinyl وفي موقع 910 cm^{-1} - 990 cm^{-1} واخيرا قمتا اهتزاز الانحاء خارج المستوى لـ C-H Aromatic (OOP) = للاصرة C-H الاروماتية وفي موقع 780 cm^{-1} - 690 cm^{-1} .

ملاحظة : يتغير موقع الاصرة C=C عند الارتباط مع مجموعة تحدث ما يسمى بالرنين Conjugation effect مثل مجموعة C=O او وجود حلقة اروماتية مثل ما في الستايرين والبيوتاديين حيث يعطي قمة واحدة فقط.



الكائنات Alkynes

نلاحظ في الشكل (3-13) طيف IR للكحول propargyl alco. $\text{HC}\equiv\text{C}-\text{CH}_2\text{OH}$ ما نلاحظ قمة اهتزاز المط للاصرة $\text{C}\equiv\text{H}$ في موقع 3300 cm^{-1} ($3.03\text{ }\mu$) وهي في موقع اعلى من الاصرة C-H - الالفاتية التي تكون من نوع sp^3 لان ثابت القوة لها يكون اقل من الاصرة الاستلينية $\text{C}\equiv\text{H}$ ونلاحظ كذلك قمة اهتزاز المط للاصرة الثلاثية $\text{C}\equiv\text{C}$ بالقرب من 2150 cm^{-1} ($4.65\text{ }\mu$) وهي صغيرة الى متوسطة. فيما يلي جدول يوضح مناطق ظهور قمم اهتزازات المط لمختلف الاواصر C-H .

3300 cm^{-1}	3100	3000	2850	2750
3.03 μ	3.22	3.33	3.51	3.64
Acetylenic $\equiv\text{C}-\text{H}$	Vinyl $=\text{C}-\text{H}$ Aromatic $=\text{C}-\text{H}$ Cyclopropyl $-\text{C}-\text{H}$	Aliphatic $\text{C}-\text{H}$ (See Table 2-6)	Aldehyde $-\text{C}-\text{H}$ $\parallel$ O	
sp	sp^2	sp^3		
$\longleftarrow$ Strain moves absorption to left $\longleftarrow$ Increasing s character moves absorption to left				

تأثير اهتزازات المط للاصرة C=C بالتركيب

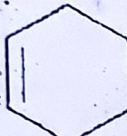
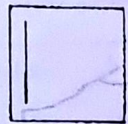
أ. تأثير التعاقب Conjugation effect

كما نلاحظ في الستايرين فان موقع C=C يكون 1630 cm^{-1} اقل من القيمة الاساس والتي هي بين 1640 cm^{-1} - 1666 cm^{-1} . وكذلك ظهور قمة اهتزاز مط واحدة في البيوتاديين بسبب التعاقب .



ب. تأثير حجم الحلقة Ring Size Effect

يتأثر التردد للاصرة المزدوجة الداخلية في المركبات الحلقية بتغير الحلقة كما نلاحظ في المركبات الآتية حيث نلاحظ نقصان التردد بنقصان الزاوية الداخلية للحلقة حتى يصل الى اقل قيمة في البيوتين الحلقي ثم يزداد عندما تقل الزاوية الى 60° كما في البروبين الحلقي

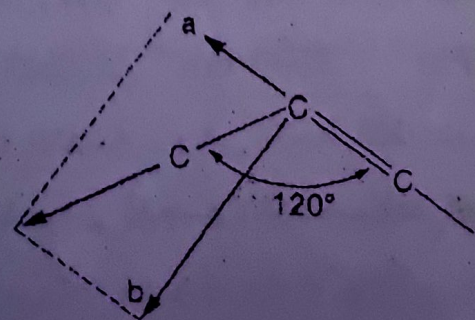
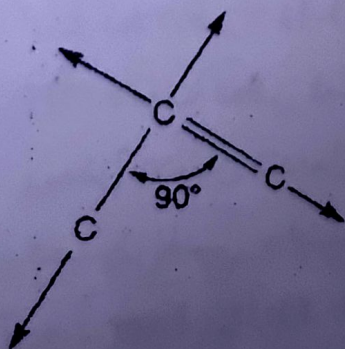
6.06 μ 1650 cm^{-1}	6.08 1646	6.21 1611	6.38 1566	6.10 1641
				

(Endo double bonds (strain moves the peak to the right)

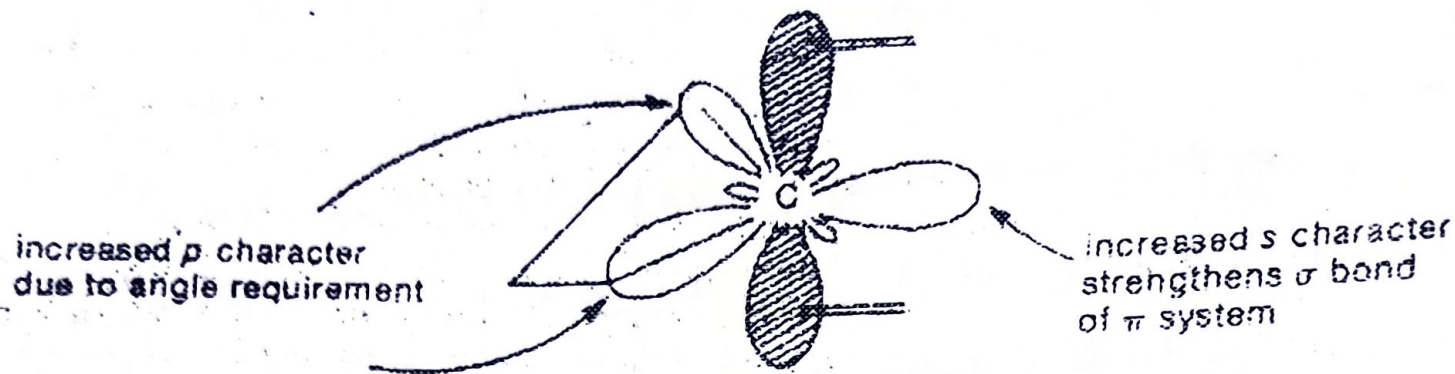
نقصان الزاوية ونقصان التردد

The absorption frequency decreases as the internal angle decreases

ان سبب زيادة تردد الاصرة $\text{C}=\text{C}$ في البروبين الحلقي هو حدوث عملية ازدواج لاهتزازات المط للاصرة الثنائية $\text{C}=\text{C}$ مع اهتزازات مط للاصرة المفرد $\text{C}-\text{C}$ وكذلك يحدث الازدواج عندما تكون الزاوية اكثر من 90° اي 120° كما نلاحظ في الرسم الذي يحلل اتجاهات الاهتزاز



كذلك يتأثر التردد للآصرة المزدوجة خارج الحلقة يتأثر حجم الحلقة فكلما نقص حجم الحلقة ازداد التردد وذلك بسبب الشد الناتج من صغر الحلقة



5.13 μ	5.62	5.96	6.04	6.05	6.06
1950 cm^{-1}	1780	1678	1657	1655	1651
<chem>H2C=C=CH2</chem>	<chem>C1=CC1</chem>	<chem>C1=CCC1</chem>	<chem>C1=CCCC1</chem>	<chem>C=C(C)C</chem>	<chem>C1=CCCCC1</chem>
Allene					
Exo Double Bonds					

(a) Strain moves the peak to the left

(b) Ring fusion moves the absorption to the left

