



لجان الدفوعات

PHARMACEUTICAL ANALYSIS

MORPHINE ACADEMY



By: Dana AlHroub

مراجعة - شروط الظهور لـ IR

- ← يكون covalent
- ← احيث تولد dipole

فعلنا اننا الحاضرة اما فيه

Symmetric Solubling : كلم بطولها / بقصر راع بعف (اعجزية 8 يعرض لضغا كبير)



ولأننا نغير زاوية فقط وليس طول الرابطة، فإن الطاقة المطلوبة أقل بكثير. ولهذا قال: جميع حركات الـ Bending أضعف من جميع حركات الـ Stretching

شکل عامی ہو چکا ہے۔ ایسے پولہا اور IL؟

Bonding ←
← Breaching

↑
↓
Bonds angle ← تغیر بالزاویہ ہے

طیب سے تبعاً لہذا الحکیم وبین موقع الحکما۔؟

1500 → 600 cm⁻¹
(وأضاف أن بعض الأجهزة تصل إلى 500 cm⁻¹)
هذه المنطقة هي:

Bending Region
لأن الحركات الموجودة فيها هي حركات الـ Bending.
ولأنها تحتاج طاقة أقل

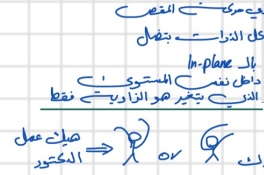
4000 → 1500 cm⁻¹
تعتبر منطقة:

Stretching Region
لأن الحركات الموجودة فيها هي:

- * Symmetric Stretching.
- * Asymmetric Stretching.

وهذه الحركات تحتاج طاقة عالي

لذلك تظهر في الجزء
العاشر من الرقم wave number



صانع عمل
الكثير $\Rightarrow$  or  .

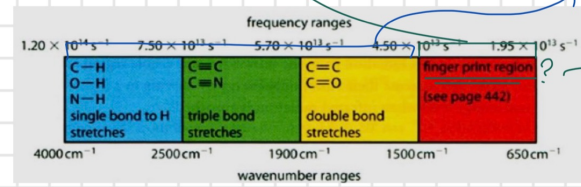
[illegible]

حتى في الRocking الزاوية ليست ثابتة. هي تتغير أثناء الحركة. لكن الأهم أنها تبقى كلها داخل نفس المستوى. وقال بالحرف تقريباً: لا تقولوا الزاوية ثابتة 90°

كيف أميز الحركات؟ الدكتور ركز كثيرًا على هذه النقطة لأنها قد تأتي بالامتحان.
الحركات التي تبقى داخل المستوى (In-plane)

- * Scissoring
- * Rocking
- الحركات التي تخرج المستوى (Out-of-plane)
- * Wagging
- * Twisting

وقال: ممكن يعطيك رسم بالامتحان ويسالك: أي حركة خرجت خارج الـ Plane؟
فلازم تميز مباشرة بين الأربع حركات.

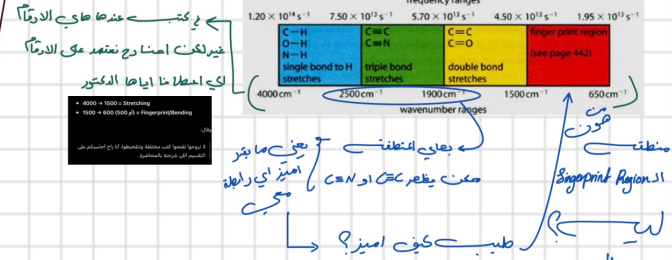


ليش سمينها Fingerprint Region؟
في منطقة Stretching يحصل عندي مشكلة.

في منطقة الـ *stretching* توجد رابطة كثيرة ويكون قريب من بعضها يعني 8

إذا ظهر عندي Peak في منطقة معينة، لا أستطيع مباشرة أن أقول: هذه C-H.
لأن ممكن تكون:
* O-H.
* N-H.
* C-H.

وجميعها تظهر في مناطق متقاربة



لأن هذه المنطقة تعطي مكاناً مميزاً لكل مركب ولكل رابطة. فإذا وجدت الرابطة في منطقة الـ *Stretching*، ثم وجدتها أيضاً في المكان المميز لها داخل الـ *Fingerprint*، أستطيع أن

لو ظهر عندي احتمال أن يكون عندي C-H في منطقة الـ *Stretching*، هذا وحده لا يكفي. أذهب إلى منطقة الـ *Fingerprint*. إذا ظهرت C-H أيضاً في مكانها الصحيح هناك، أقول: نعم، هذه فعلاً C-H. أما إذا لم تتطابق، فقد يكون الـ Peak الذي رأيته في الأعلى يعود لرابطة أخرى. ثم أكد: الـ *Fingerprint* هي التي تثبت لي وجود الرابطة. وليست منطقة الـ *Stretching* وحدها.

نفس المنطقة
الاصغر
تعتبر
المركبات
عن
بعض

نقطة ركز عليها الدكتور للامتحان
قال:
في الامتحان قد يعطيك جدول.
هذا الجدول سيكون مرفقاً مع ورقة الامتحان.
وأكد أكثر من مرة:
| مش مطلوب منكم تحفظوا كل القيم.
المطلوب فقط أن تعرف:
• أي منطقة هي *Stretching*.
• أي منطقة هي *Fingerprint*.
• وكيف تستخدم الجدول لتحديد الرابطة.

صياغة بسيطة
بالاصحاح
نفس الوردت اي
اسطواناتياها بالاصحاح

قد يعطيك قيمًا بالـ *Wavenumber*.
ولا يكتب اسم الحركة.
هنا أنتم لازم تعرفوا:
إذا القيمة فوق 1500 فهي ضمن منطقة الـ *Stretching*.
وإذا كانت تحت 1500 فهي ضمن الـ *Bending*

• الـ *CO2* ← *Covalent* نظرياً درجة حرارتها تكون 32° لأنهم كل الحركات تكون *dipole*؟

1. *Symmetric stretching* ← لن تظهر

الجهة اليمنى تطول... والجهة اليسرى تطول بنفس المقدار. أو الاثنان تقصران معاً. لأن الجزيء متماثل:
القوة من اليمين تساوي القوة من اليسار. فالنتيجة:
صفر. *Dipole* =
لذلك قال: هذه الحركة لا تظهر في الـ IR. وليس لأن الحركة لم تحدث.
بل لأنها: لم تغير الـ *Dipole Moment*. وهذه نقطة كررها أكثر من مرة

3. *Binding* ← تظهر

سواء انحني بهذا الاتجاه... أو بهذا الاتجاه. طالما الزاوية تغيرت، فإن الـ *Dipole* يتغير. وبالتالي:
حركات الـ *Bending* أيضاً تظهر في الـ IR

2. *Asymmetric stretching* ← تظهر

جهة تطول... والجهة الثانية تقصر. هنا التماثل اختفى. وبالتالي:
Dipole. إذن: هذه

← يعني الـ *CO2* فيه الـ 3 حركات لكن أي بسبب بالـ *Asym* الـ *Binding*

الـ *sym* ما يتبعت أيضاً لا تولد *dipole* [الحركات التي ما تولد *dipole* موددة لكن لا تظهر بالـ *spectrum*]

← حركة (هينز) لكن حركات لا تولد *dipole* ← 8 قال بالـ IR

← لا الـ *IR* الـ 3 حركات ← بتغير الـ *dipole* ← لذلك تظهر كل الحركات بالـ IR

★ IR هو تحليل نوعي (Qualitative Analysis)، وليس تحليلًا كميًا (Quantitative Analysis). يعني وظيفة جهاز IR ليست أن يخبرني كمية المادة أو تركيبها، وظيفته الأساسية: التعرف على نوع الروابط (Functional Groups) الموجودة في المركب.

يعني عندما يظهر لي Spectrum، أنا أبحث عن:

- * هل يوجد O-H ؟
- * هل يوجد C=O ؟
- * هل يوجد N-H ؟
- * هل يوجد C-H ؟

إذن الجهاز يخبرني ما الروابط الموجودة، وليس كم تركيبها

هاد اقول موصفاً ربح جيبنا بالأمكانات لكن
لازم نعرفه لانه على علمه

مكي
الدكتور

Fingerprint region (600 - 1500 cm^{-1}): low energy single bond stretching and bending modes. The fingerprint region is unique for any given organic compound. However, there are few diagnostic absorptions.

Double-bond regions (1500 - 2000 cm^{-1}):
 C=C 1620 - 1680 cm^{-1}
 C=O 1680 - 1790 cm^{-1}

Triple-bond region: (2000 - 2500 cm^{-1})
 $\text{C}\equiv\text{C}$ 2100 - 2260 cm^{-1} (weak, often not observed)
 $\text{C}\equiv\text{N}$ 2240 - 2280 cm^{-1}

X-H Single-bond region (2500 - 4000 cm^{-1})
 O-H 3200 - 3600 cm^{-1} (broad)
 C-H 2850 - 3000 cm^{-1} (very broad)
 N-H 3350 - 3500 cm^{-1}
 C-H 2800 - 3000 cm^{-1}
 $\text{sp}^3 - \text{C-H}$ 2850 - 2950 cm^{-1}
 $\text{sp}^2 - \text{C-H}$ 3000 - 3100 cm^{-1}
 $\text{sp} - \text{C-H}$ 3310 - 3320 cm^{-1}

مع على القيم علمي (Experimental)

بمع حلولا عليها بفتح جهاز IR
لكن برضو قدر نمسها نظرياً (Theoretical)
مثل ما كنا نحسب λ_{max} نظرياً في
الUV، ثم نقارنها بالقيمة العملية من
الجهاز، نفس الفكرة هنا.
أي أننا نستطيع حساب
Wavenumber نظرياً، ثم نقارنه
بما يظهر على الجهاز

ما ماداً قوة الروابط تختلف
بعضاً شوية كقوة كقوة لك
نوعي هـ

Single Bond = $5 \times 10^4 \text{ N/m}$
 double Bond = $1 \times 10^5 \text{ N/m}$
 Triple Bond = $1.5 \times 10^5 \text{ N/m}$

كل ما الـ K زادته الـ
 كذا ما الـ λ زادته الـ
 ν والـ λ زادته الـ
 بعض طرفة عين الـ
 وضاعف
 الـ كذا من الـ

هناك روابط عندما تراها في الطيف تعطينك طباعاً مباشراً

قال:

1- O-H

إذا رأيت Peak تقريباً بين 3600-3200 cm^{-1} وكان شكله Broad (عريض).

فأول شيء يخطر ببالك:

O-H Bond.

ثم أضاف:

إذا كانت Water، تكون أيضاً Broad، بل تكون عرضي من المعتاد.

قال:

2- N-H

هنا الدكور لم يقل:

"أحفظوا هذه الأرقام"

بل قال:

(فستان متقاربان)

Double Peak

وقال إنكم لستم متطابقين لأن بكل التفاصيل الدقيقة، وإنما فقط تأخذون فكرة عامة.

3- Carbonyl (C=O)

قال:

إذا رأيت Peak تقريباً في منطقة 1700-1600 cm^{-1} وكان Sharp (حاداً).

هكذا يعطي الطيف بوجود

Carbonyl Group (C=O).

هذا الدكور لم يقل:

"أحفظوا هذه الأرقام"

بل قال:

خذوا عنها نظرة عامة فقط.

فإن الحدوث سيكون موجوداً معكم في الامتحان.

إذن المطلوب:

- تعرف شكل (Peak Sharp أو Broad).
- تعرف كيف تستدل على نوع الرابطة باستخدام الجدول.
- ولا تحلظ قيم التردد الرقمية.

الـ Frequency
 $\Delta E = h\nu$
 $\nu = \frac{c}{\lambda}$
 $\nu = \frac{1}{\lambda}$

سواء اشتغلنا بالتردد أو
 بالـ Wavenumber، النتيجة نفسها،

العلماء بالديناميكية افترضوا ان الروابط بين
 ذراته لا Spring لا B-B

إذا سحبنا
 الرابطة ثم
 تركناها لن ترجع
 مرة واحدة. بل تبدأ
 تتحرك رايح...
 وجاي... إلى أن تفقد
 الطاقة التي
 اكتسبتها. وقال: هذه
 الحركة هي التي
 يولدها سقوط أشعة
 IR. ثم مع الوقت
 تتحول الطاقة إلى
 حرارة ويستقر
 الجزيء من جديد.

بدايةً حركات
 random
 وانواعها
 فتمت دارة أشعة
 اهتزاز
 أي يظهر 2π

في البداية، العلماء ارتكبوا
 خطأ. كانوا يحسبون باستخدام
 كتلة ذرة واحدة فقط. مثلاً: يثبتون
 الذرة A. ويحسبون اعتماداً على
 كتلة الذرة B فقط. لكن عندما
 قارنوا النتائج النظرية
 بالعملية، وجدوا فرقاً كبيراً.

تفسير
 اشتراك
 القانون

"القانون صحيح في بعض الحالات موقوال peak قبل اختراع الجهاز"

Frequency $\nu_m = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{k}{\mu}}$

Reduced Mass (μ)

Bond strength

كل الـ K مثل الـ Bond strength

رابطة أقوى
 λ أقل
 ν أكبر

اصلاً
 الرابطة
 ذرته
 لذلك
 لا أصل كذا
 الشئ
 كذا

قالوا: لماذا لا تأخذ كتلة الذرتين معاً؟
 ومن هنا ظهر مفهوم:
 Reduced Mass (μ)
 أي: كتلة مختزلة تمثل تأثير الذرتين
 معاً. وليس ذرة واحدة فقط. وقال: هذا
 جعل النتائج النظرية أقرب بكثير إلى

كلما زاد عدد الروابط بين الذرتين، فإن
 الذرتين: تقتربان أكثر من بعض. لذلك
 يصبح طول الرابطة أقصر. يعني:

Single > double > Triple

مع المعادلة؟

$$\mu = \frac{m_A \cdot m_B}{m_A + m_B}$$

السؤال رح يعطينا
1. نوعي الرابطات
2. كحلته
واصلا دنتار شيه كالمنا بيه

سواء استخدمت
Frequency أو Wavenumber
فكلما زادت القيمة
زادت الطاقة، لأن
العلاقة طردية في
الحالتين

$E = h\nu$

$E = hc\lambda$

$E = hc/\lambda$

8 نواصيا بلا IR ينقسم Wavenumber

علاقة بين الطاقة و طول الم

ماذا يحدث إذا زادت الكتلة؟ فال: إذا زادت الكتلة (m)، فإن الجزيء يصبح أثقل، وبالتالي: يهتز أبطأ. الكبر > التردد ينقص. Wavenumber ينقص. وهذه نقطة مهمة جداً أراد إيرادها.	ماذا يحدث إذا زادت λ؟ فال: إذا كانت الرابطة أقوى، أي: أكثر < التردد يزيد. Wavenumber يزيد. إن يظهر الاختصاصي على قيمة أقل،
---	--

$V_m = \frac{1}{2\pi} \sqrt{\frac{K}{\mu}}$

متغير

ثابت

بما أن μ صغيره $53 \cdot 10^{-12}$

و K كبيره 9.8 N/m

فإن V_m يكون كبيره

مفسرنا هذا نوع B

التي بهيكل peak وبت دج

يظهر

الكيل المحسوبة بالمجيب الدوري هي

Atomic Mass بوحدة **g/mol**.

لكن القانون لا يعمل بهذه الوحدة

لذلك أزل خطوة الكيل هي

نحوها إلى:

kg

وذلك يسدس التكتلة على

عدد الأوترون

ثم بعد تحويل التكتلين

يصبح نهية.

Reduced Mass.

وحدها تكاوي الكيل

حل الدكتور هادي الماشان

لماذا يوجد Range؟ وهنا ذكر نقطة مهمة. قال: لا تتوقع أن كل:
C=O
بالعالم تظهر عند رقم واحد. لأن:
الرابطة قد تكون مرتبطة بمجموعات مختلفة.
وكل مجموعة تؤثر قليلاً على مكان الامتصاص.
لذلك نعطي:
Range
وليس رقمًا ثابتًا

سَوِيح؟ ف يعرف

$10^3 \text{ Mm}^3 \text{ M}^3$ & Double ← نوع الرابط
 mass & Carbon and oxygen ← الكتلت الذريتين

Example:
Calculate the approximate wavenumber and wavelength of the fundamental absorption peak due to the stretching vibration of a carbonyl group C=O.
Solution:

Mass of C is $m_1 = 12 \times 10^{-27} \text{ kg/mol} / 6 \times 10^{23} \text{ atom/mol}$
 $= 2 \times 10^{-26} \text{ kg}$
 Mass of O is $m_2 = 16 \times 10^{-27} \text{ kg/mol} / 6 \times 10^{23} = 2.7 \times 10^{-26} \text{ kg}$
 And the reduced mass μ is given by:

$$\mu = \frac{m_1 m_2}{m_1 + m_2} = (2 \times 10^{-26}) (2.7 \times 10^{-26}) / (2 + 2.7) \times 10^{-26}$$

$$= 1.1 \times 10^{-26} \text{ kg}$$

As noted earlier, the force constant for the typical double bond is about $1 \times 10^5 \text{ N/m}$. Substituting value of μ and k into

$$\text{wavenumber} = \frac{1}{2\pi c} \sqrt{\frac{k}{\mu}} = \frac{1}{2\pi \times 10^8} \sqrt{\frac{1 \times 10^5}{1.1 \times 10^{-26}}} = 1.6 \times 10^3 \text{ cm}^{-1}$$

And the stretching band is found experimentally to be in the region of 1600 to 1800 cm^{-1}

سؤال
warennummer
رقم قطع الرباط

as modes of vibration
vibrational modes
ہم اس کا اجزاء

بنطبق قانون والفتون بعقد على شكل الجزيء

1- linear molecule

$$3N-5$$

2- nonlinear molecule

$$3N-6$$

مت وبع ارقام القانون ؟

3- لان لكل جزيء مركبة ديبول حول 3 محاور $\times$

اختنا قبل انوعب 3 Rotation / 3 Rotation $\leftarrow$ وهدل ما بي

ايها هي هون دعامان صلب 6-

طبع ليه ال linear 5-

هناك واحدة من الحركات الدورانية: لا يكون لها تأثير حقيقي. لأن الجزيء أصلاً مستقيم. والدوران حول محوره لا يولد حركة مميزة. إذن بدل أن أطرح:

3 Rotations.

أطرح: 2 فقط.

فتصبح:

Translation = 3

Rotation = 2

المجموع:

5

و N عدد الذرات

ال linear 8 $\leftarrow$ 3N-6

$$N=21 \rightarrow 10=3$$

$$3 \times 3 - 6 = 3 \checkmark$$

Vibration Modes بالنتيجة النظرية

طمايق العليج

ال 3 مركبات صورية

هل دائماً النتيجة

النظرية

تطابق

العليج ؟

يفي

المرات اي بصيص

التانوين هل كلها تظهر

بال IR ؟

أنا قاعد أحسب: كم حركة ممكن تتولد نظرياً.
أي: كم حركة يستطيع الجزيء أن يعملها إذا سقط عليه IR. وهذا لا يعني أن الجهاز سيري جميع هذه الحركات
لماذا؟
لأننا رجعنا لنفس الشرط الأول.
قال:
كل الحركات تتولد.
لكن بعدها نسال:
هل غيرت ال Dipole أم لا؟
إذا غيرت:
إذا ظهرت: $\checkmark$
إذا لم تغير:
لا تظهر $\times$

$\leftarrow$ ال CO_2 ما نصيب $\leftarrow$ على القانون هو linear 3N-5 $\leftarrow$ 3 $\times$ 3 - 5 = 4 مركبات نظرياً

هل بالعربي ال 4 كلهم يظهر؟ في 8 نوعي منهم مارج بغير ال dipole = ما بظهر، بالجاز

ماذا يرى الجهاز؟ قال: الجهاز يرى فقط:

الحركات التي أصبحت:

IR Active $\leftarrow$ اي بغير ال dipole

أما الحركات:

IR Inactive

فهي لا تظهر.

* 8 نضرب بن عدد المركبات النظرية وعدد ال peak ايج تظهر بال spectrum

أنا بالحسابات:
لا أستطيع أعرف
عملياً أي Peak
سيظهر.
هذا أعرفه:
بعد الجهاز.
أما القانون:
فهو فقط:
يعطيني العدد
المتوقع

Which vibrations appear in IR?
هنا تبدأ تفكر:
هل تغير ال Dipole?
أم لا؟

Calculate the Expected Vibrational Modes
أنت:
تطبق القانون فقط
ولا تفكر:
هل Active أو Inactive.

8 تس: اني النظرية بأخلى الأوراق لا يطابق العليج

من 8 نوعي القانون غلط بن 8 نوعي بعض الحركات يكون IR Inactive