48

Ethers

C-O-C

Ar-O-C

Ar-O-Ar

C-O

(1170-1000 سم$^{-1}$)

(1270-1200 سم$^{-1}$)

(1230-1200 سم$^{-1}$)

هزم

C-N

الأمين

C-N

الأمايد

C-N

1300-1200 سم$^{-1}$

للأمين C-N

1150-1050 سم$^{-1}$

Isopropyl/ البروبيل

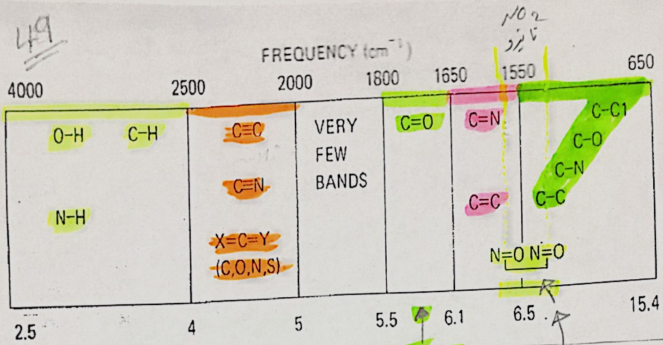
هزمة C-H

مركب

اشارة واكيد وقوية

1370-1380 سم$^{-1}$

bending



OH حامض كاربوكسيلي

OH كحول

OH الفينول

N-H الامينات والاميدات

C-H بالكانات

عرضة الكاربونيل

حدة الشد بحدود 1550-1750

X = C = Y

C, O, N, S

Allenes, Ketones, Isocyanates, Isothiocyanates

2500 - 2000 cm⁻¹

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

50

١- حفظ المترادفات

② سؤال ايجاد الصفة المركبة من خلال اعطاء الصفة الجزئية + المترادفات

③ سؤال ايجاد الصفة المركبة من خلال اعطاء صفة جزئية + جارت يحتوي على مترادفات

④ سؤال اعطاء صفة تركيبة ويراد منك المترادفات للتركيب.

⑤ سؤال المقارنة وهو ذكر جميع المترادفات لكلا التركيبة المتشابهة وغير المتشابهة

⑥ سؤال تركيبة ذكر جميع المترادفات لكلا التركيبة وخصوصاً المختلفة وهي المهمة للتمييز

⑦ تعاليل وأسباب واختيارات وتفسيرات

ملاحظة / تردد عزم الأول ليس ثابت كما في الجدول أنما يتغير تبعاً للعوامل المؤثرة.

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

51

مقارنة بين مركبين باستخدام IR

1- توجد حزمة C-H الألدهيدية عند 2400-2700 سم$^{-1}$

2- حزمة C=O عند 1740-1700 سم$^{-1}$

3- لا توجد

4- لا توجد

5- لا توجد

1- لا توجد

2- لا توجد

3- توجد حزمة C-H sp^3 عند 2820-2990 سم$^{-1}$

4- ظهور حزمة C-O الكحول الأولي عند 1040 سم$^{-1}$

5- حزمة O-H الكحولية عند 3200-3500 سم$^{-1}$

52

ميز بين

$CH_3-CH=CH_2$

$CH_3-CH_2-CH_2-CH_3$

1- ظهور حزمة الـ $sp^2\ C-H$ عند تردد أعلى بقليل من $3000\ cm^{-1}$

① لا توجد

② ظهور حزمة الـ $C=C$ $1670-1620\ cm^{-1}$ ✓

② لا توجد $C-H$

ملاحظة مهمة

∴ عند السؤل يُذكر جميع الحزم الموجودة في كلا المركبين وأهم حزم هي الألكين في أحدهما وعدم وجودها في الآخر

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

53

التمييز بين الحامض والكحول

الحامض الكاربوكسيلي

$R-\overset{O}{\overset{\|}{C}}-OH$

الكحول

$R-CH_2-OH$

1) νOH 3300 - 2500 cm^{-1} عريضة

2) $\nu C-O$ 1250

3) $\nu C=O$ 1700 - 1725 cm^{-1} حادة

1) νOH 3600 - 3650 cm^{-1} حادة

2) $\nu C-O$ 1200 - 1000 cm^{-1}

3) لا توجد

أمين أولي (ألبفاتي)

$R-NH_2$

1) لا توجد

2) $\nu N-H$ 3200 - 3200 cm^{-1} مزدوجة

3) لا تظهر

4) $\nu C-N$ 1150 - 1050 cm^{-1}

كحول وأمين

$R-OH$

1) νOH 3650 - 3600 cm^{-1} حادة

2) لا توجد

3) $\nu C-O$ 1200 - 1000 cm^{-1}

4) لا تظهر

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

54

C_7H_6O

مثال

IR: 1700 سم$^{-1}$ و 1600 و 1550 و 3050 سم$^{-1}$

2700-2800 سم$^{-1}$ ، 740 سم$^{-1}$ ، 700 سم$^{-1}$

C-H

∴ ات للمركب أوكسجين واحدة

∴ المركب أما كحول فينول / أثير / كيتون / الدهايد

∴ لا توجد عندية R-OH → لا هو كحول ولا فينول

3600-3200 سم$^{-1}$

ولا توجد عندية R-C-O → ولا هو أثير

1300-1000 سم$^{-1}$

∴ المركب أما الدهايد أو كيتون

إذا كان الدهايد يجب أن توجد عندتين

C-H الدهايدية

بحدود 2700-2800 سم$^{-1}$

وهذا خلال الترددات المطاة بهذه المجموعة الكربونية

∴ فهو الدهايد $\overset{O}{\overset{\|}{C}}-H$

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

لدينا قاعدة تنطبق على أغلب المركبات
وهي اذا كان عدد ذرات الكاربون 6 فما فوق
وكان الفارق بين ذرات الهدروجين والكاربون 4 فما دون
فان المركب فيه حلقة بنزينية

7C ∴
6H الفارق 1

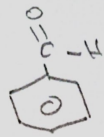
∴ المركب فيه حلقة بنزينية

ويوميد خزينية ∴ دلتس 740
أحادي الكوبلا ∴ دلتس 700

لدينا H-C=O و

عدد ذرات الكاربون 7

∴ المركب



نتحقق عدد ذرات الكاربون مطابق = 7
" " الهيدروجين مطابق = 6
" " الاوكسجين مطابق = 1

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

56

مثال $C_3H_7NO_2$

IR: 2990, 2870, 1370, 1380, 1350, 1530

أو

NO_2

$C-H$ Sp^3

∴ انه لدينا ذرية أوكسجين وذرة نايتروجين

أول ما نفكر به انه يوجد $-NO_2$

وتتأكد NO_2 وهي قريبة بعدد

1550 and/1350

أو 1380 and/1530 أشد

وهي موجودة ∴ المركب هو نايترو

NO_2

وبما انه توجد لدينا حزمة $C-H$ Sp^3

2990, 2870 أشد

∴ المركب $CH_3-CH_2CH_2-NO_2$

نتحقق من ذرة وحيدة وأوكسجة ذرية

المركب: مشبع

ذرات $C=C$ و ذرات الهيدروجين $=7$

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

57

$C_9H_{10}O$ مثال واجب

IR : 3010 cm^{-1} , 2990, 2870 cm^{-1} , 1710 cm^{-1}

1600 cm^{-1} 1550 cm^{-1} 1140 cm^{-1} 700 cm^{-1} و 756 cm^{-1}

جد الصيغة التركيبية للمركب