



جامعة تكريت

كلية التربية للبنات

قسم الكيمياء

# التشخيص العضوي العملي

قراءة مديات الجامع الفعالية في المركبات العضوية

لطلبة المرحلة الرابعة

المحاضرة العاشرة

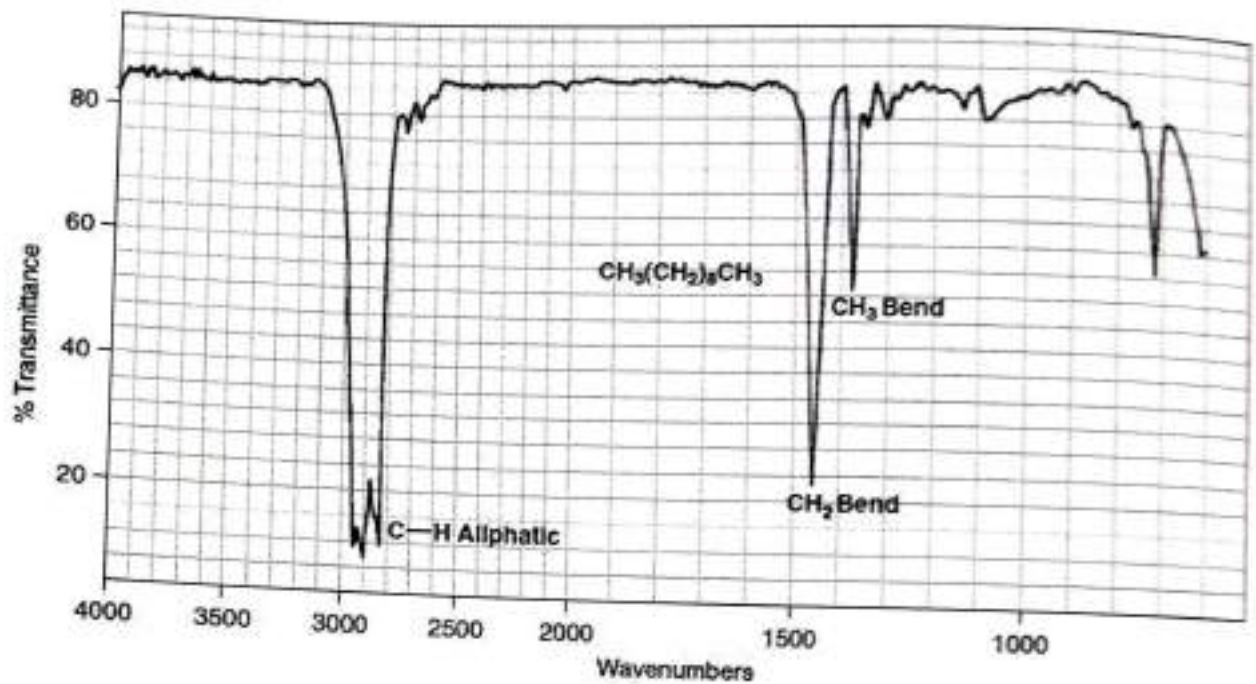
المدرس المساعد

احمد حاجم سلطان

[aSultan@tu.edu.iq](mailto:aSultan@tu.edu.iq)

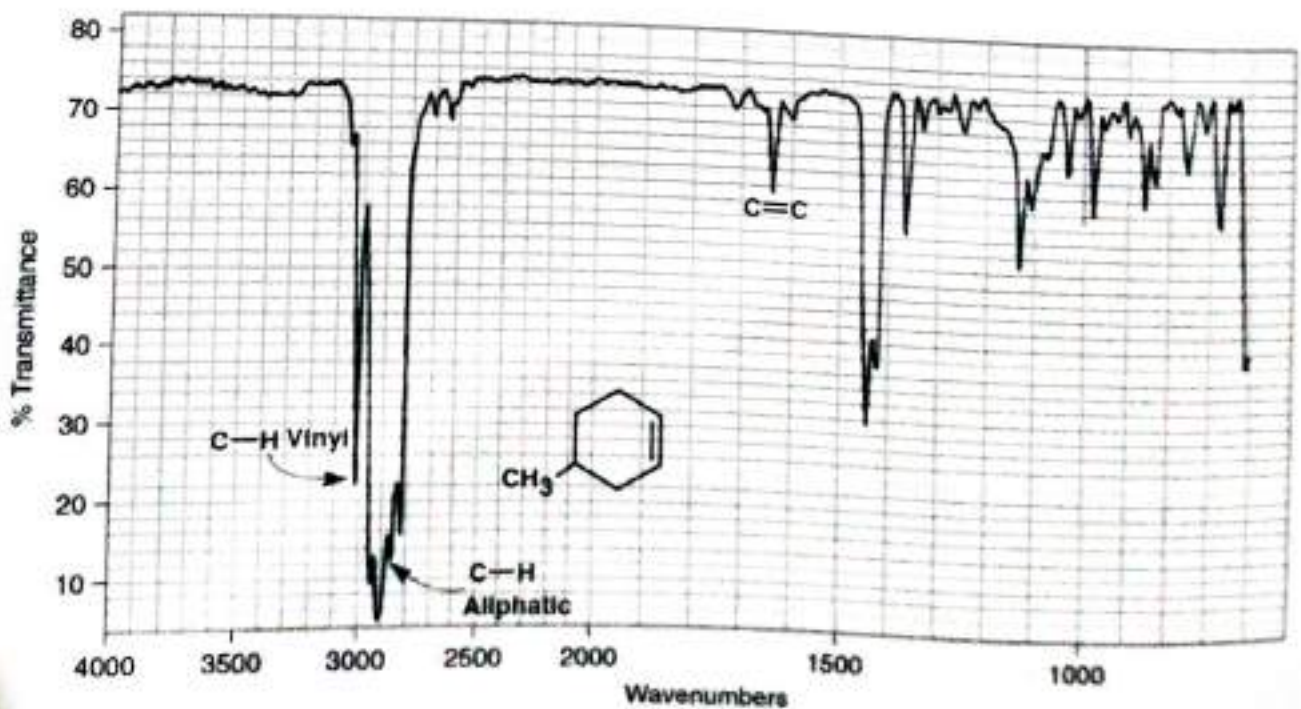
## الالكينات Alkanes

- C-H stretch  $2850 - 3000 \text{ cm}^{-1}$
- $\text{CH}_2$  bend  $1450 \text{ cm}^{-1}$
- $\text{CH}_3$  bend  $1375 \text{ cm}^{-1}$

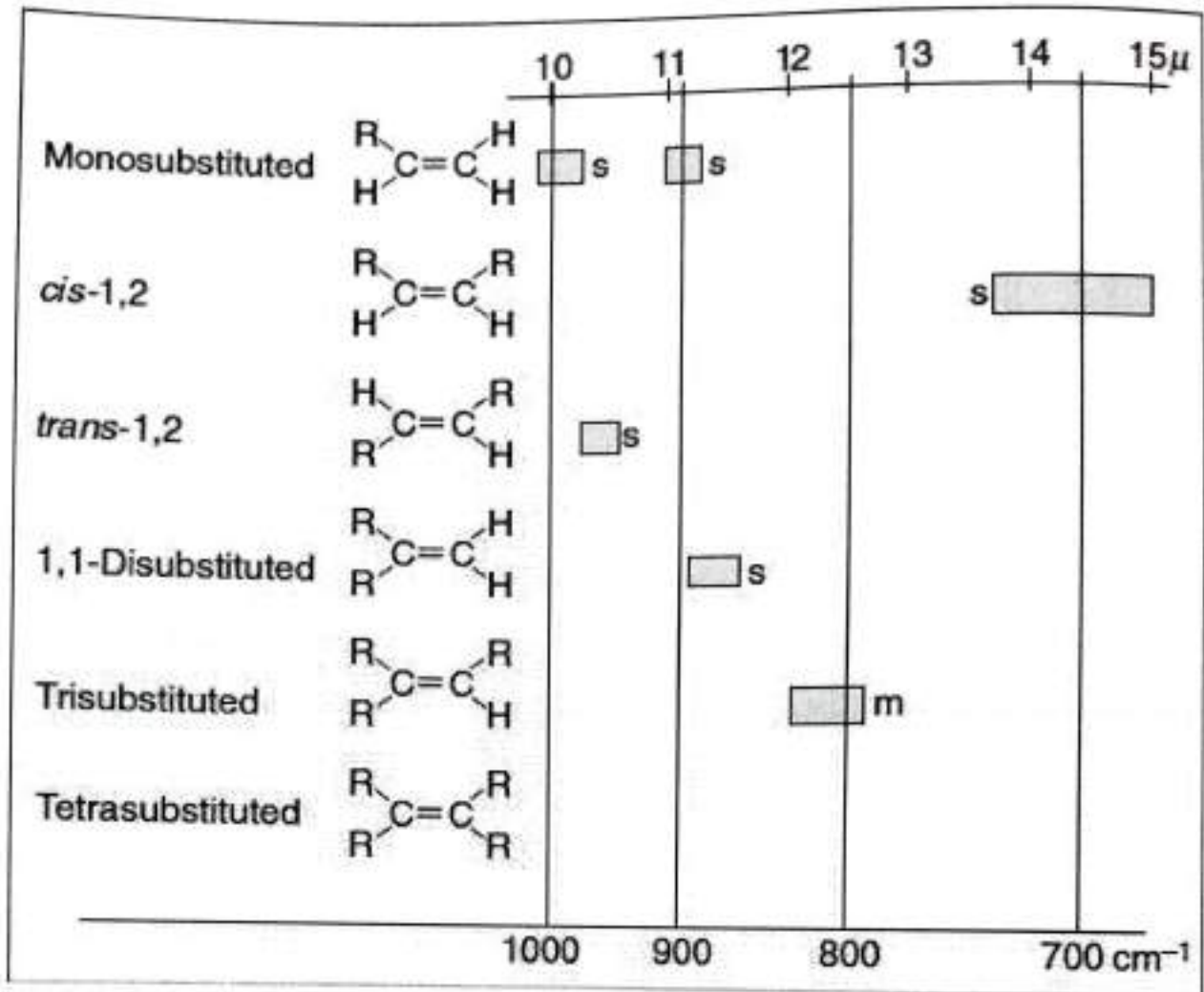


## الالكينات Alkenes

- $\text{C}=\text{C}$  stretch  $1600 - 1675 \text{ cm}^{-1}$
- $=\text{C}-\text{H}$  stretch  $3000 - 3100 \text{ cm}^{-1}$
- $=\text{C}-\text{H}$  bend out of plane (oop)  $1000 - 650 \text{ cm}^{-1}$



ملاحظة : من خلال حزمة انحناء =C-H يمكن معرفة عدد المعوضات على الاصرة المزدوجة كما في المخطط التالي



ملاحظة : الالكينات المتناظرة مثل 2,3-dimethyl-2-butene لا تعطي امتصاص لحزمة C=C في المنطقة ما تحت الحمراء.

### الحلقة الاروماتية Aromatic ring

=C-H stretch 3000 – 3100 cm<sup>-1</sup>

=C-H bending out of plane 900 – 690 cm<sup>-1</sup>

في العادة هذا الامتصاص يعطي بعض المعلومات القيمة عن المعوضات وموقعها على الحلقة الاروماتية.

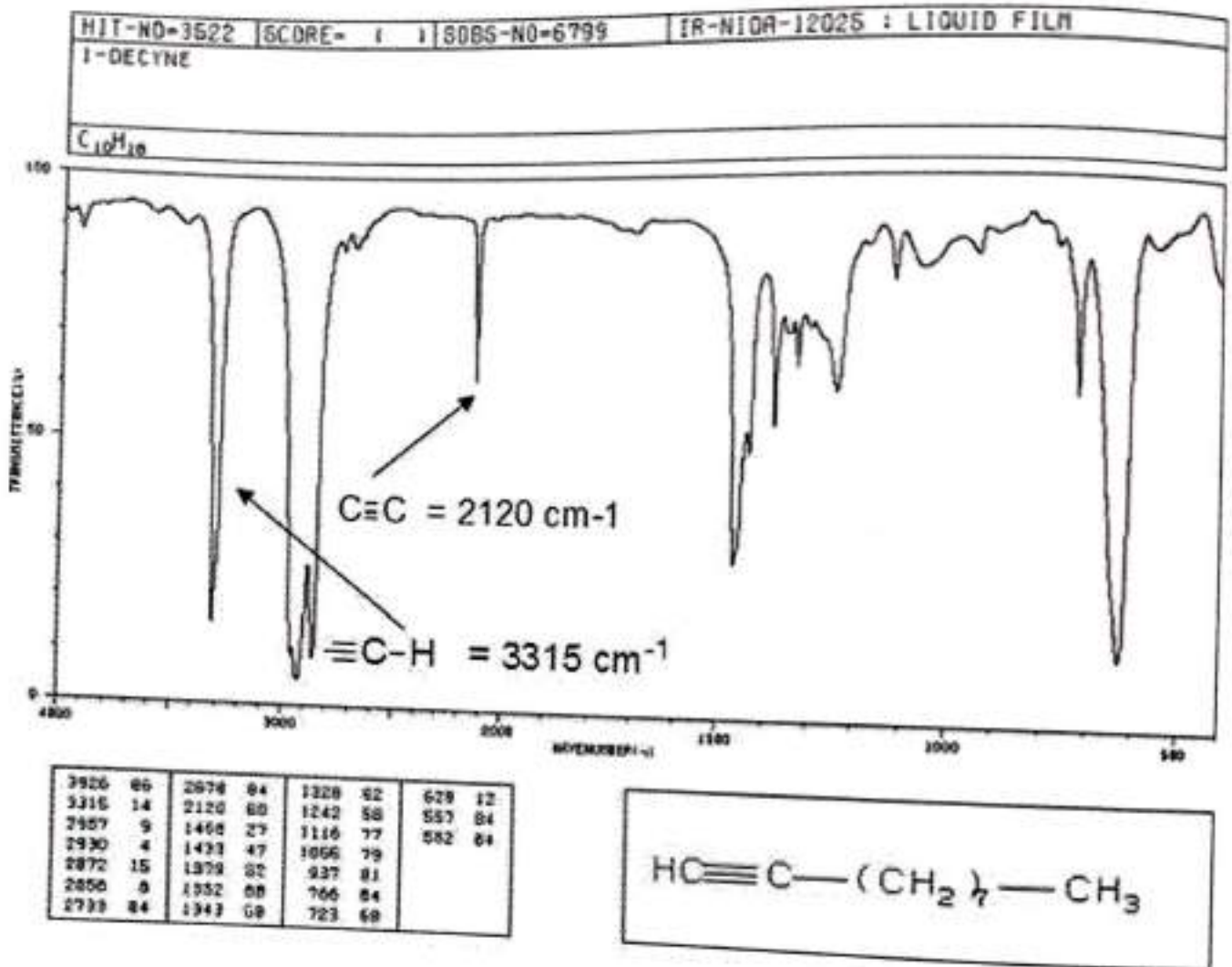
C=C stretch two peaks 1450 – 1600 cm<sup>-1</sup>

Overtone absorptions 2000 – 1667 cm<sup>-1</sup>

# الالكينات Alkynes

Alkyne C-H stretch  $3300 \text{ cm}^{-1}$

CC stretch  $2150 \text{ cm}^{-1}$



ملاحظة: الألكينات المتناظرة لا تعطي امتصاص لحزمة CC في المنطقة ما تحت الحمراء.

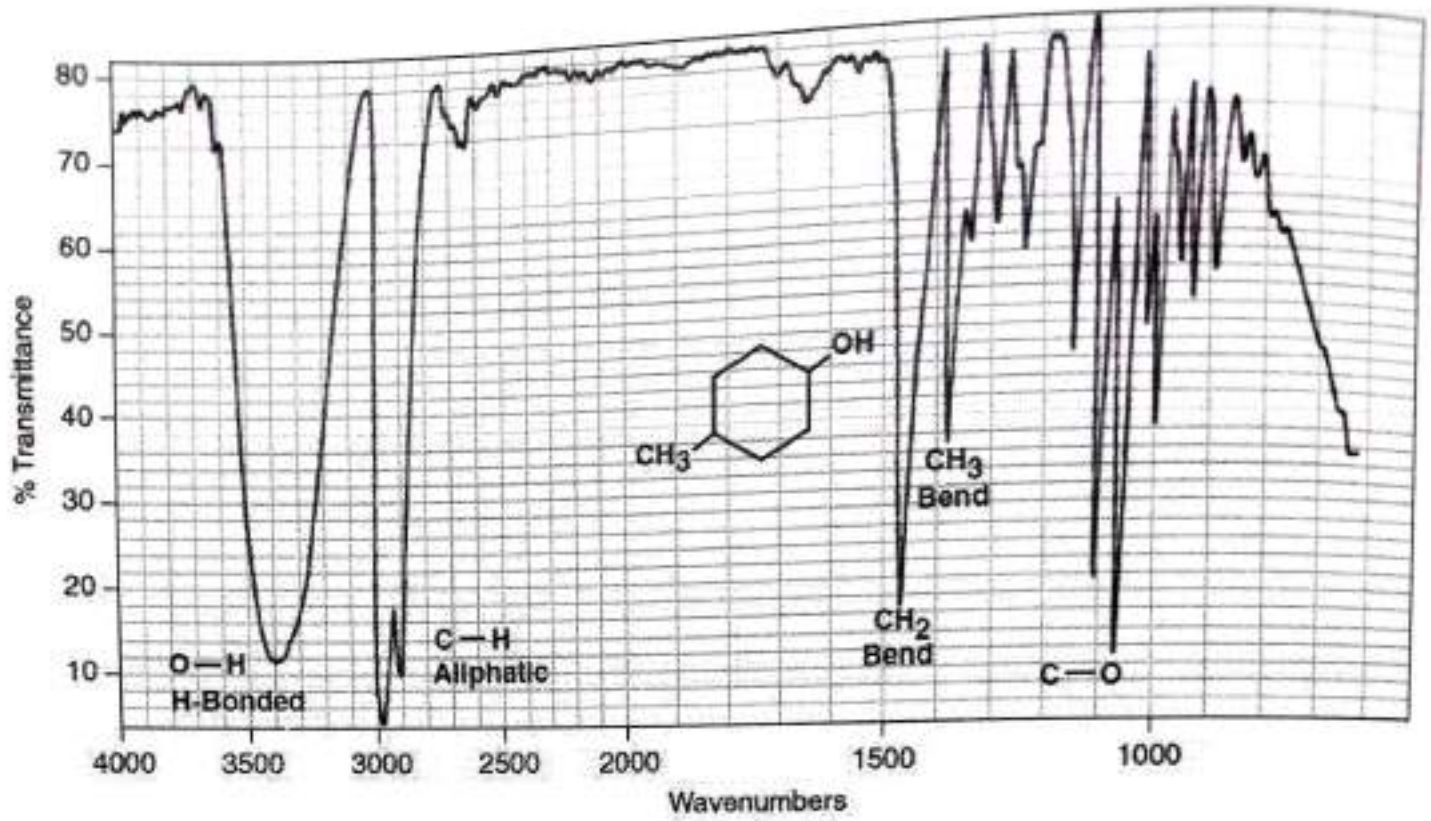
## الكحولات والفينولات Alcohols and Phenols

O-H stretch  $3650 - 3600 \text{ cm}^{-1}$

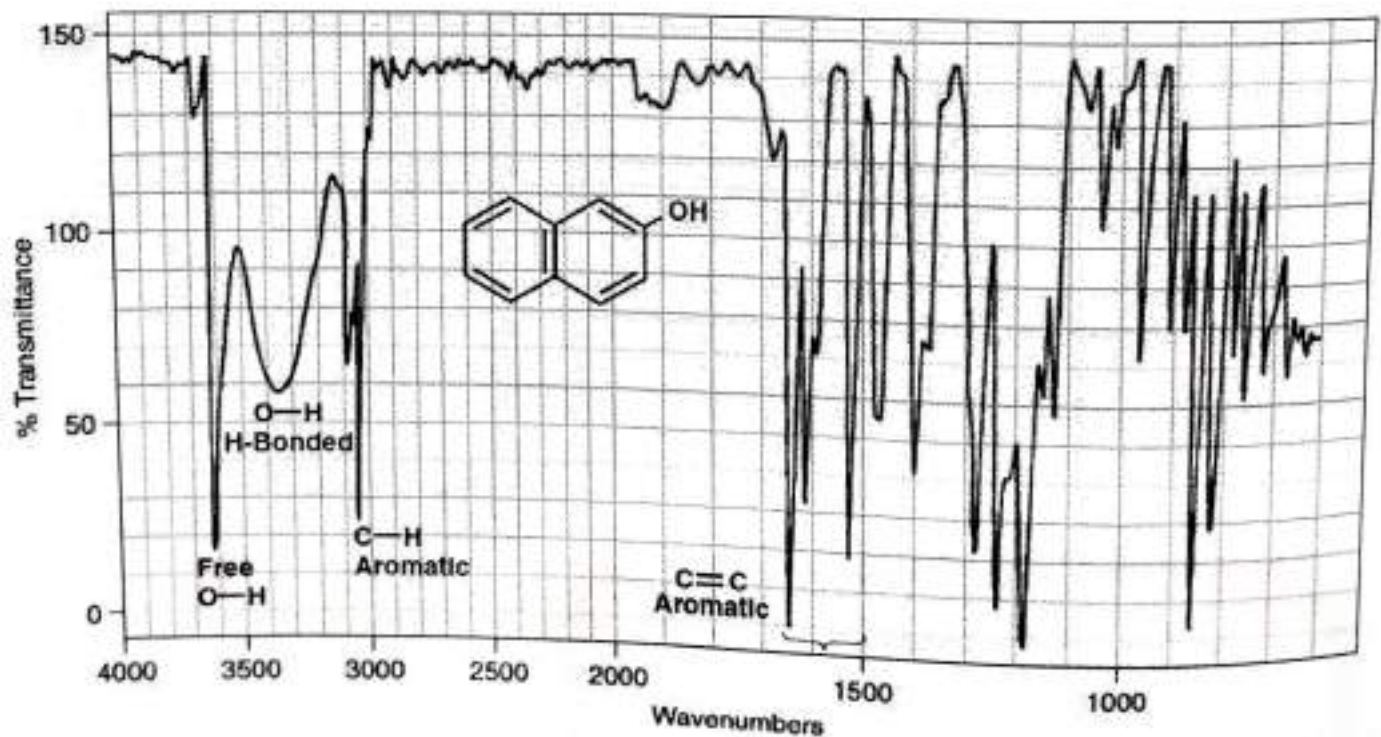
عند عدم وجود اواصر هيدروجينية فان مجموعة O-H تعطي امتصاص حاد في المنطقة  $3650 - 3600 \text{ cm}^{-1}$ ، اما في حالة وجود اواصر هيدروجينية فمجموعة O-H تعطي امتصاص عريض يقع في المنطقة  $3500 - 3200 \text{ cm}^{-1}$ ،

C-O stretch  $1300 - 1000 \text{ cm}^{-1}$



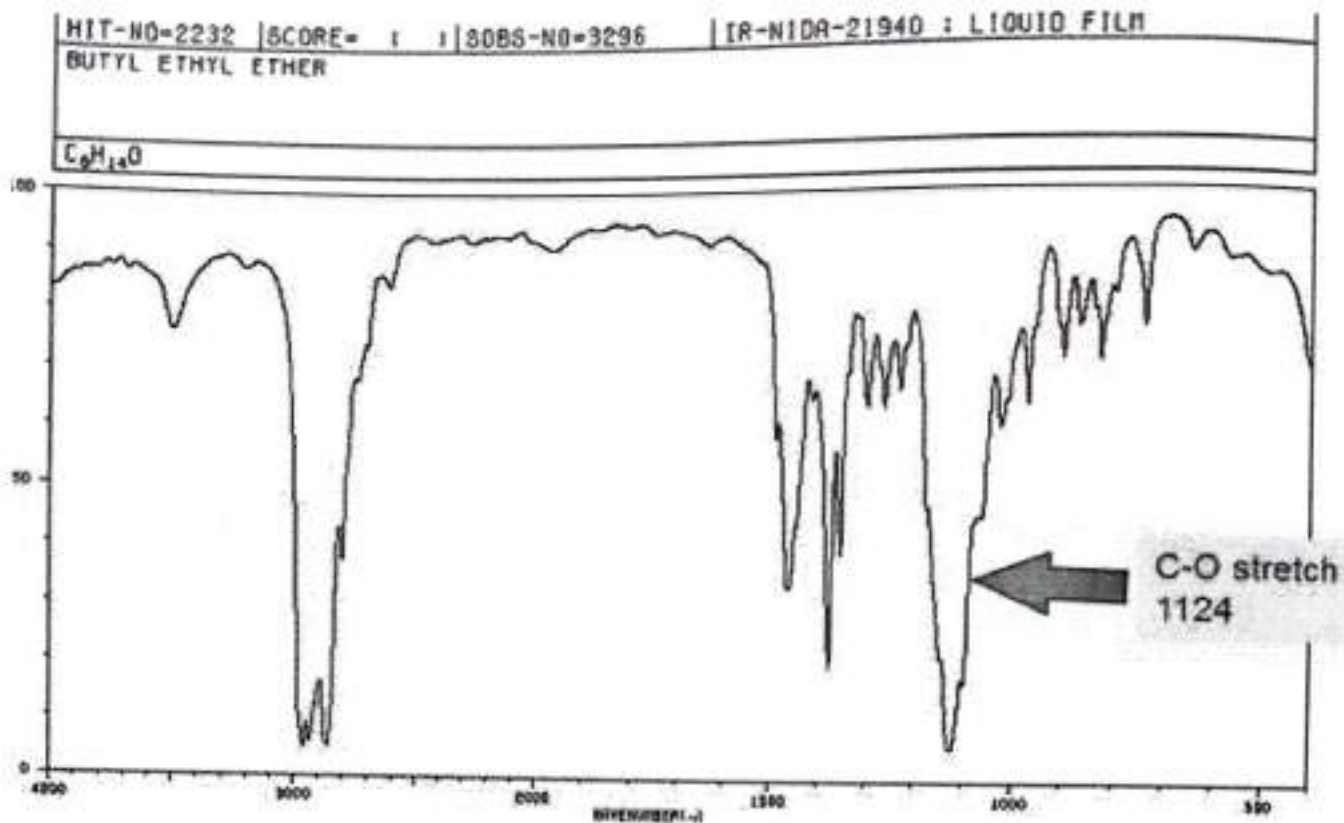


ملاحظة: في بعض المركبات المحتوية على مجموعة الهيدروكسيل O-H ، فإنها توجد بصيغتين ، واحدة تكون مرتبطة باواصر هيدروجينية واخرى تكون بدون اواصر هيدروجينية لذلك يلاحظ في الجارت حزمتين تظهر سوية لامتناس ال O-H كما في الجارت ادناه:

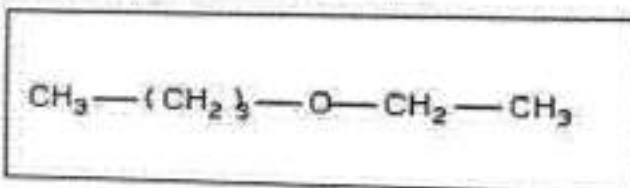


# الايثرات Ethers

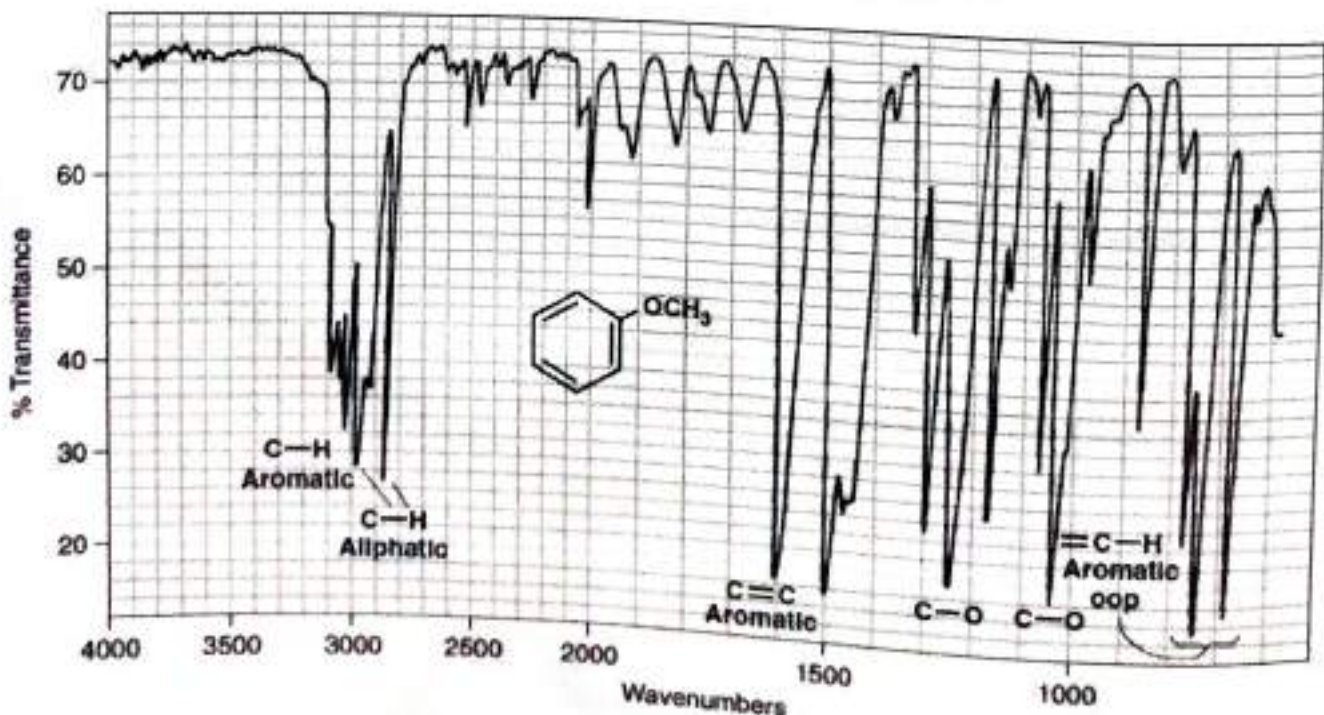
C-O stretch 1300 – 1000  $\text{cm}^{-1}$



3499	74	1488	66	1264	60	902	68
3199	84	1460	32	1231	64	871	74
2961	4	1460	31	1124	5	827	68
2936	6	1410	62	1098	16	799	79
2863	4	1377	18	1027	58	739	74
2800	36	1354	37	1013	82	646	66
2606	81	1300	60	972	62		



ملاحظة: الايثرات الفينولية والفاينيلية تزاح الى يسار الطيف ، بينما الايثرات الاليفاتية تزاح الى يمين الطيف .





## الامينات Amines

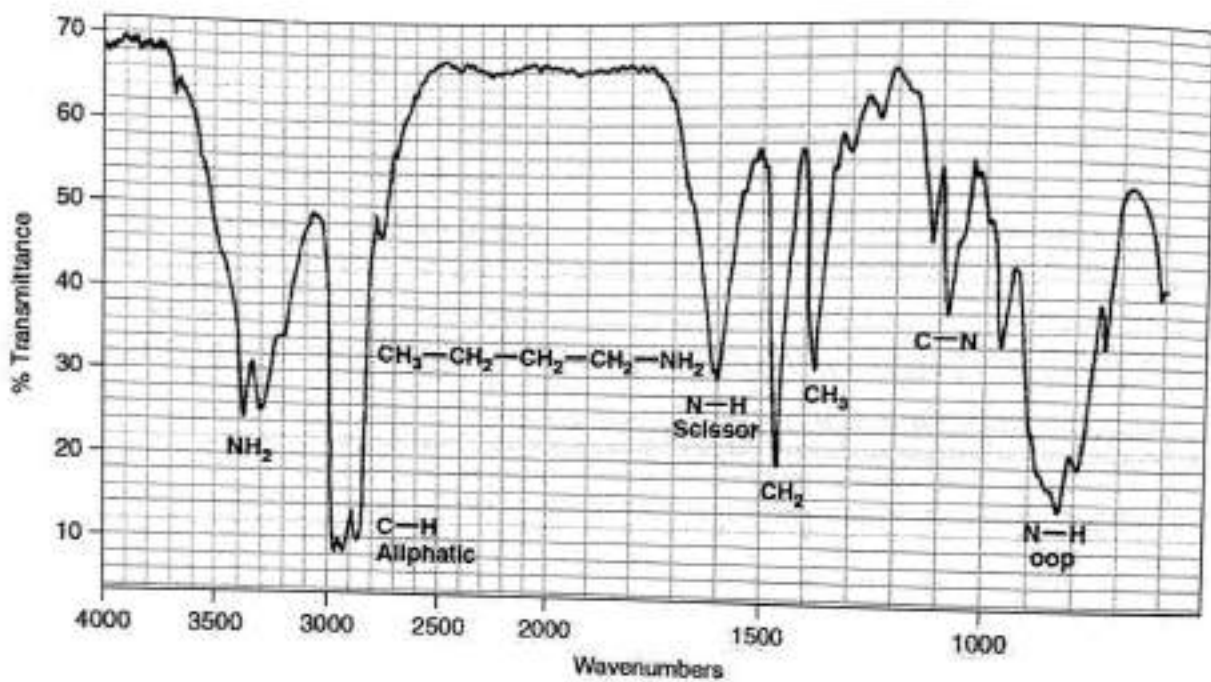
N-H stretch  $3500-3300\text{ cm}^{-1}$

الامينات الاولى تعطي حزمتين متصلتين عند  $3500 - 3300\text{ cm}^{-1}$  ، بينما الامينات الثانوية تعطي حزمة واحدة ، اما الامينات الثالثية فلا تعطي اي امتصاص بعد  $3000\text{ cm}^{-1}$ .

C-N stretch  $1350 - 1000\text{ cm}^{-1}$

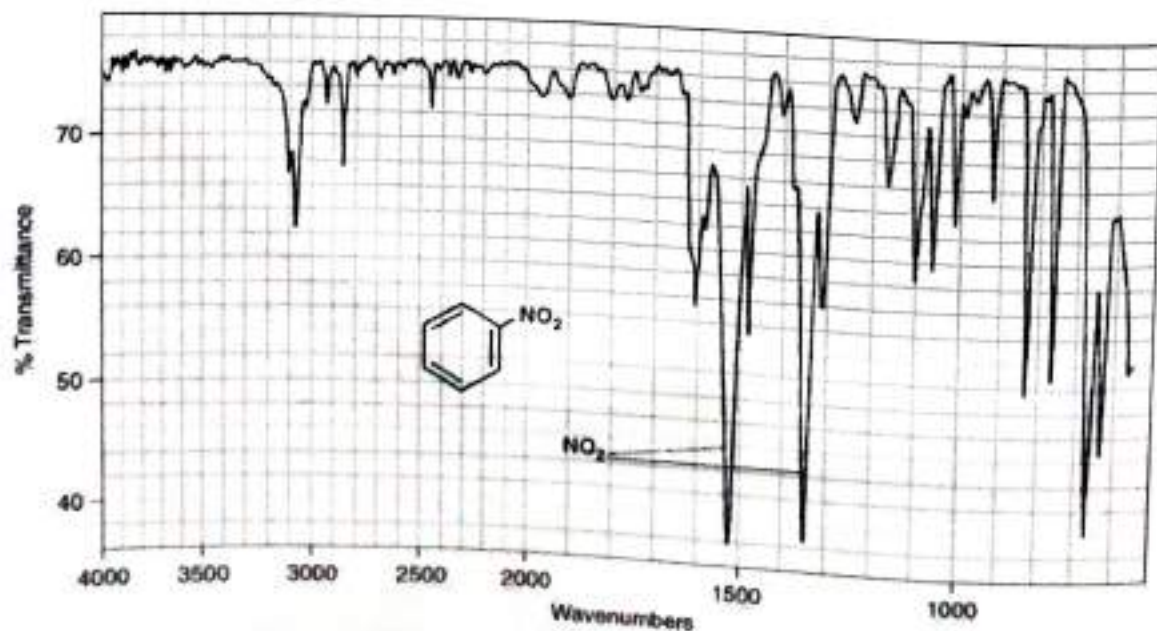
N-H Scissoring bending  $1640 - 1560\text{ cm}^{-1}$  (broad).

N-H Oop bending near  $800\text{ cm}^{-1}$



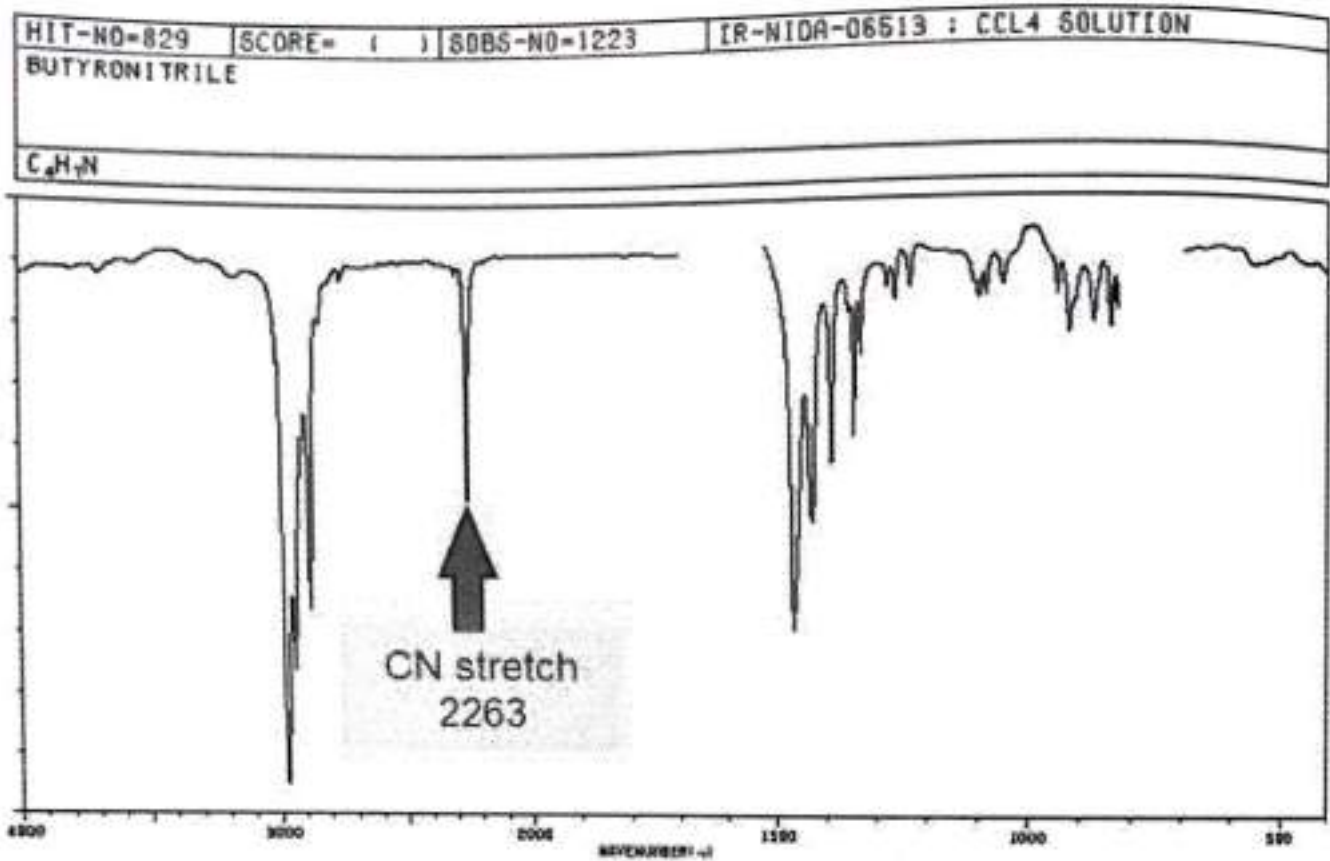
## مركبات النيترو Nitro compounds

N=O stretch two strong peaks at  $1600 - 1500\text{ cm}^{-1}$  and  $1390 - 1300\text{ cm}^{-1}$

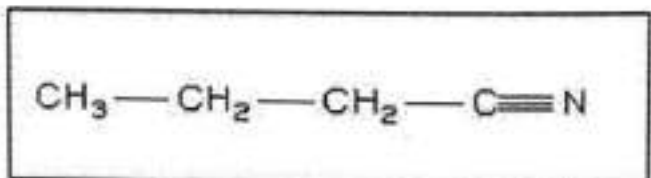


# النتريلات Nitriles

CN Stretch sharp at  $2250\text{ cm}^{-1}$



3694	84	2263	50	1277	81	1044	84
3166	84	1464	30	1261	81	944	81
2973	4	1427	45	1230	81	920	74
2940	23	1387	55	1103	84	872	77
2879	33	1353	79	1096	81	839	77
2782	84	1342	60	1061	81	830	78
2296	86	1308	72	1049	81		



عند اقتران مجموعة النتريل مع اصرة مزدوجة او حلقة اروماتية تنزاح الحزمة الى يمين الطيف.

