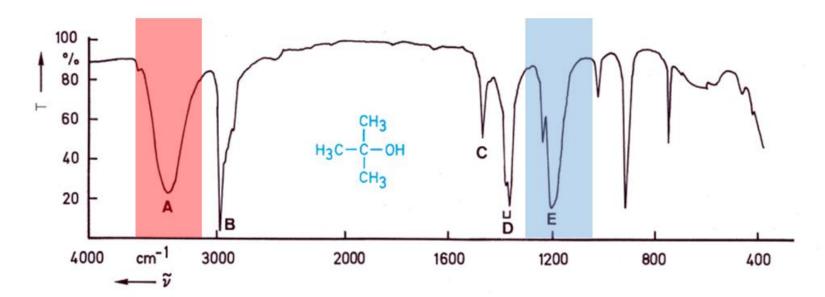
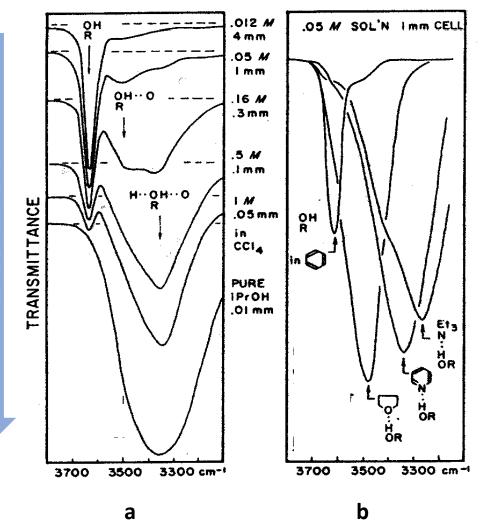
Alcoli ed Eteri



- stretching O–H a 3000-3700 cm⁻¹
- stretching C –O a 1000 e 1300 cm⁻¹
- bending O–H attorno a 1400 cm⁻¹



Il gruppo O-H degli alcoli assorbe la radiazione elettromagnetica nella zona 3000 - 3700 cm⁻¹.

O-H libero: banda stretta non molto intensa a 3600 cm⁻¹.

O-H legato con legame ad H: banda larga intensa centrata a circa 3300 cm⁻¹.

La formazione del legame ad H dipende da:

- concentrazione (a)
- interazione con il solvente (b)

Il gruppo C-O

Lo stiramento del gruppo C-O dà luogo ad una banda di assorbimento nella zona **1300–1000** cm⁻¹. Oltre che con gli alcoli tali bande si osservano anche con gli eteri. Nel caso **degli alcoli la banda è unica** e la sua posizione può aiutarci a dire se l'alcol è 1°, 2° o 3°.

Nel caso degli eteri si osserva **una banda se l'etere è <u>simmetrico</u>**, **due bande se l'etere è** <u>asimmetrico</u>.

Etere simmetrico: 1 banda

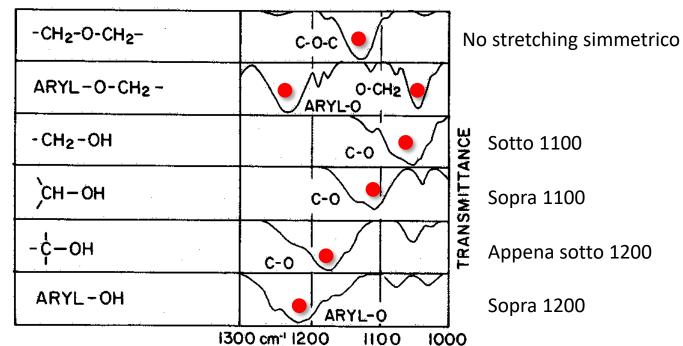
Etere asimmetrico: 2 bande

Alcol 1° $(1000 - 1080 \text{ cm}^{-1})$

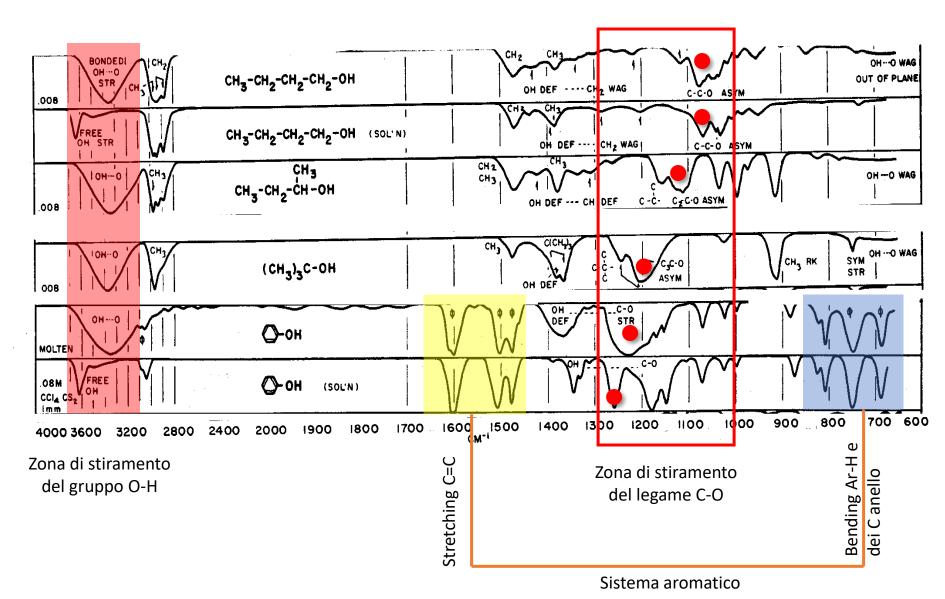
Alcol 2° $(1080 - 1130 \text{ cm}^{-1})$

Alcol 3° $(1130 - 1200 \text{ cm}^{-1})$

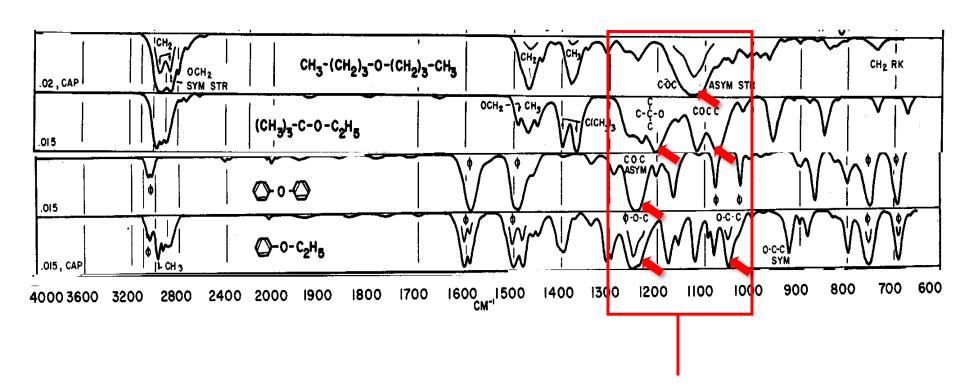
Alcol aromatico (> 1200 cm⁻¹)



Alcoli: esempi di spettri



Eteri: esempi di spettri



Stiramento del sistema C-O-C:

- una banda se gli eteri sono simmetrici
- 2 bande se gli eteri sono asimmetrici

II gruppo C=O

Il gruppo C=O dà luogo ad una banda di assorbimento (ν) nella zona **1580–1800** cm⁻¹, la vibrazione risuona a più alta energia a causa della maggior forza del legame, la posizione esatta viene determinata da diversi fattori:

Induttivi

1. + O

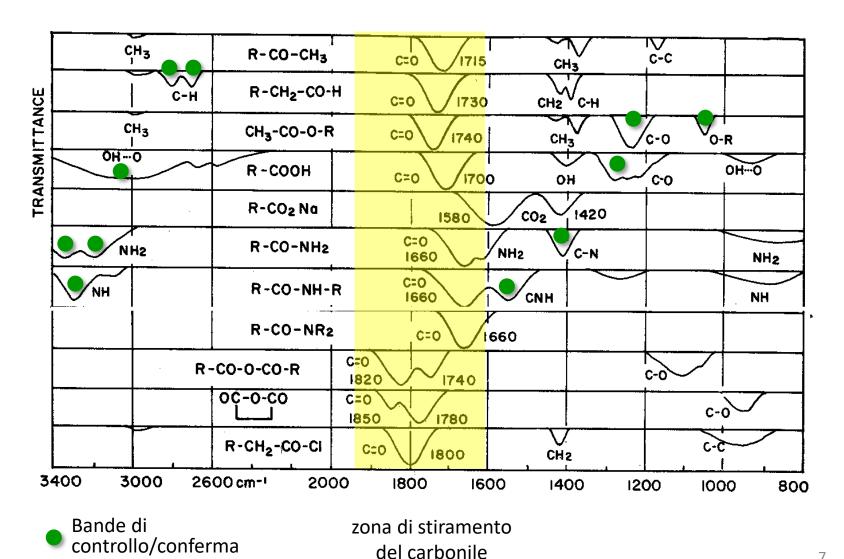
- +I (elettron donatori): sposta la banda a valori più bassi
- -l (elettron attrattori): sposta la banda a valori più alti

sposta la banda a valori più bassi

O^{``H~}OR 3. R R' Legami H

sposta la banda a valori più bassi

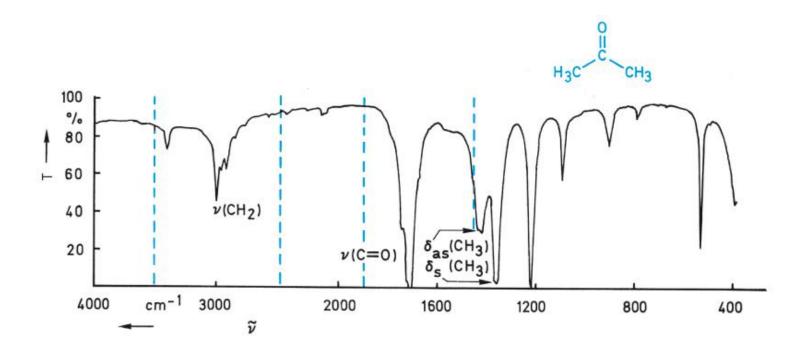
II gruppo C=O



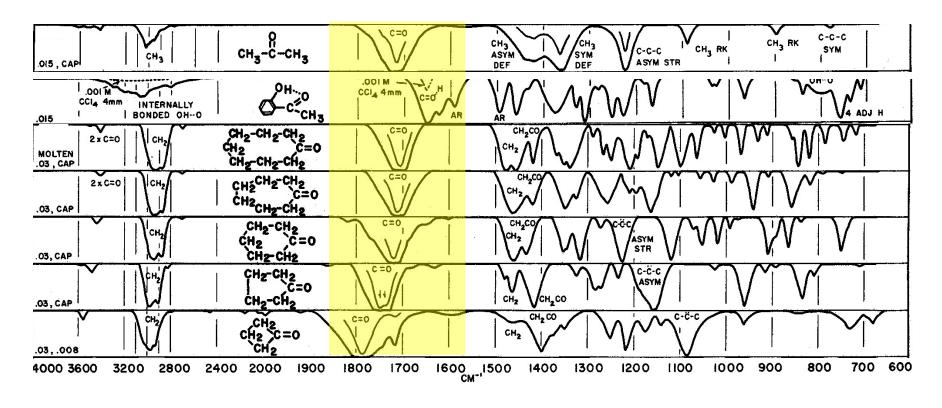
II gruppo C=O

Composto	C=O cm ⁻¹	Altre bande
Alogenuro acilico (RCOX)	1800	
Anidride ciclica (RCOOCOR)	>1800 -	1000-1100 C-O
2 bande (+ intensa, – intensa)	<1800 +	
Anidride aciclica (RCOOCOR')	>1800 +	1000-1100 C-O
	<1800 -	
Estere (RCOOR')	1740	1000-1300 C-O (2 bande)
Aldeide (RCOH)	1730	2750-2850 C-H (2 bande)
Chetone (RCOR')	1715	
Acido carbossilico (RCOOH)	1700	3000 O-H molto larga
		1000-1300 C-O (1 banda)
Ammide primaria (RCONH ₂)	1680	3200, 3300 N-H (2 bande)
		1450 C-N
Ammide secondaria (RCONHR)	1680	3300 N-H (1 banda)
		1550 C-N
Ammide terziaria (RCONR ₂)	1660	
Sale acido carbossilico (RCOONa)	1580	1420 (sec. banda CO ₂)

Chetoni

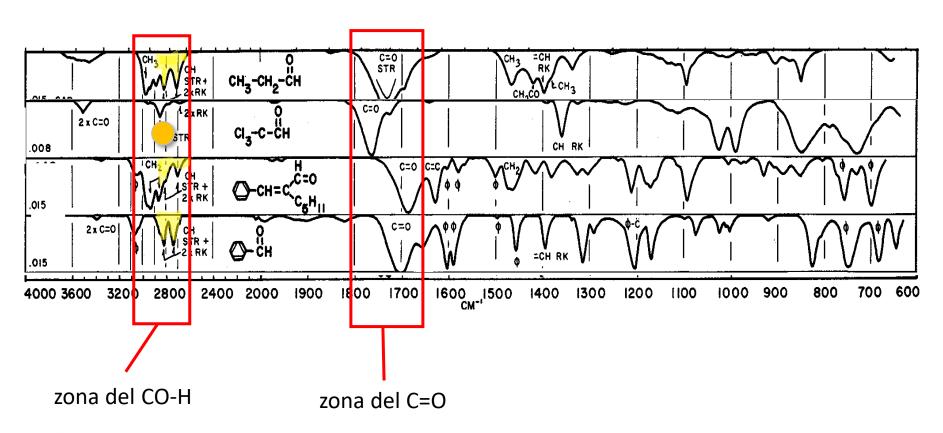


Chetoni



Zona di stiramento del C=O: ruolo del legame ad H e della dimensione di anello; al diminuire della dimensione dell' anello la posizione della banda si sposta a numeri d'onda più <u>alti</u>

Aldeidi

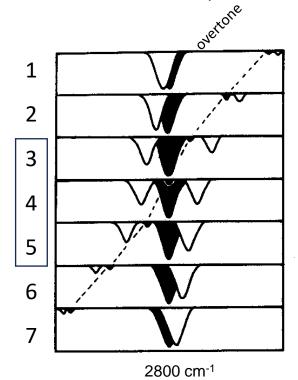


le due bande sono assenti (vedi slide successiva...)

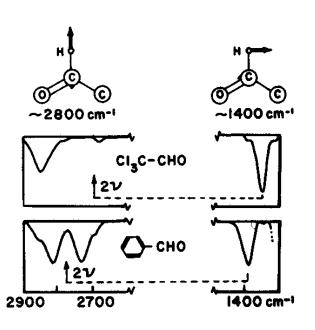
Stretching CO-H delle aldeidi

Lo stretching CH risuona a 2800 cm⁻¹, mentre il bending CH a 1400 cm⁻¹. Di conseguenza la banda di stretching e l'overtone del bending possono sovrapporsi dando luogo ad una banda di combinazione.

La sequenza di spettri teorici 1-7 fa vedere come variano le **bande osservate (in bianco)** in funzione della posizione relativa della **banda fondamentale e di overtone (in nero)** mano a mano che si sposta la posizione della banda di overtone (linea tratteggiata)



Risonanza della banda di overtone della fondamentale di piegamento (≈2×1400) con la fondamentale di stiramento del CO-H (≈2800)

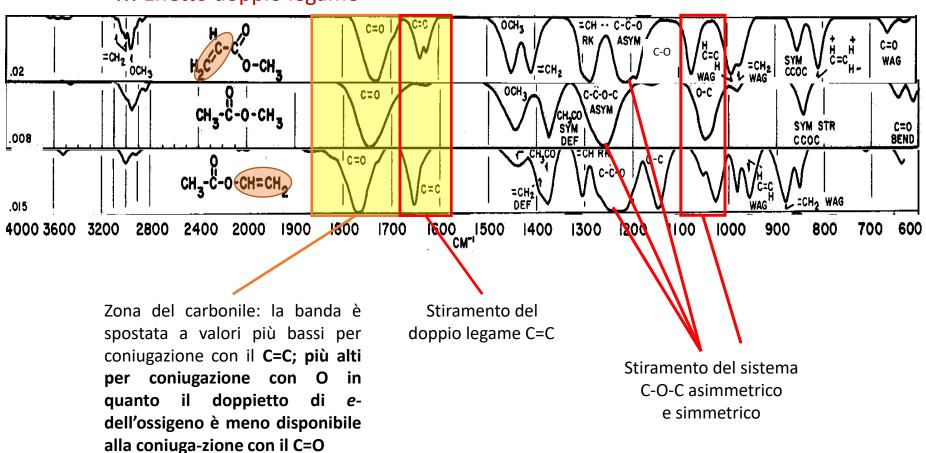


Fondamentale di piegamento del CO-H

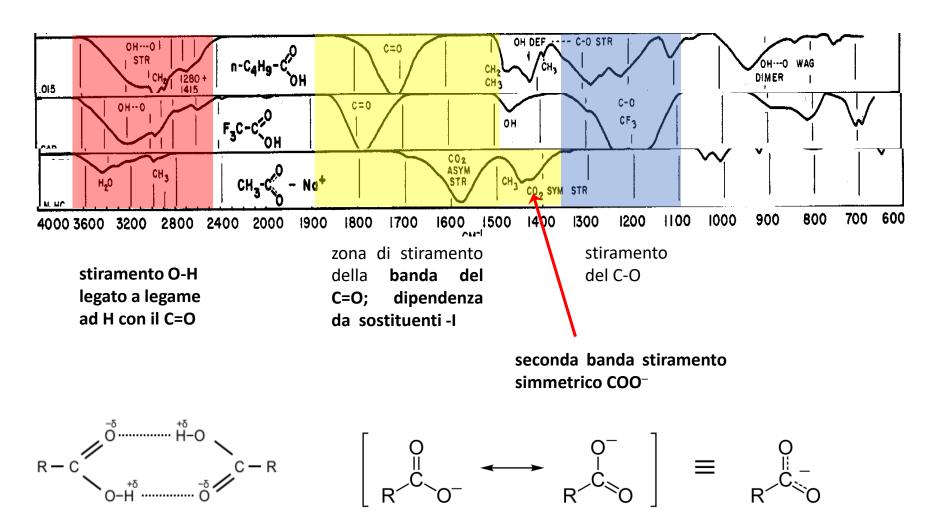
Risonanza di Fermi: se vibrazione di una overtone di 0 combinazione ha per coincidenza la stessa frequenza di una vibrazione normale, le frequenze due si allontanano. Si osservano due bande di intensità simile. Le bande non più essere possono alle singole assegnate vibrazioni!

Esteri

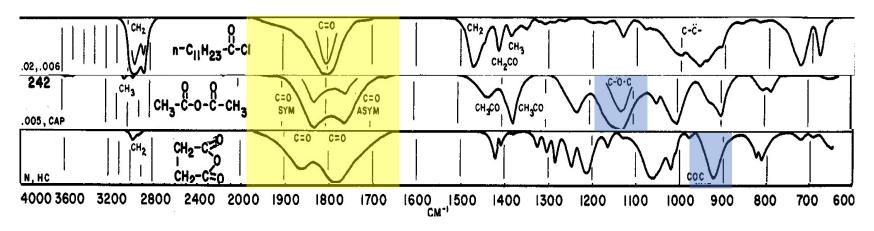
!!! Effetto doppio legame



Acidi carbossilici e carbossilati



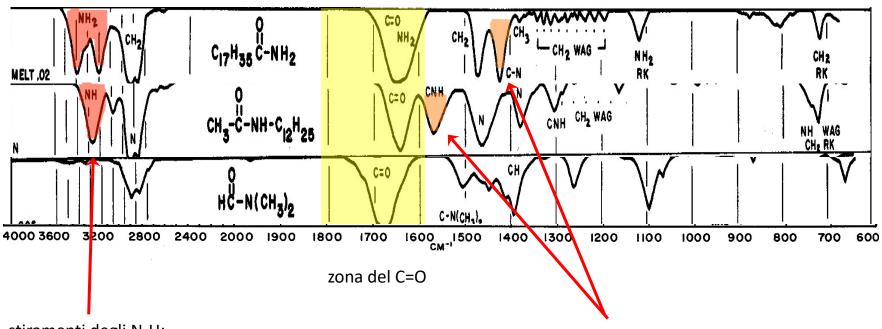
Alogenuri acilici e anidridi



Zona della banda del carbonile: <u>2 bande nel caso di anidridi</u>. La banda di **sinistra è più intensa con anidridi acicliche, viceversa con anidridi cicliche**

Stiramento C-O-C: una sola banda, anidridi simmetriche

Ammidi



stiramenti degli N-H:

2 bande se ammide primaria,

1 banda se ammide secondaria,

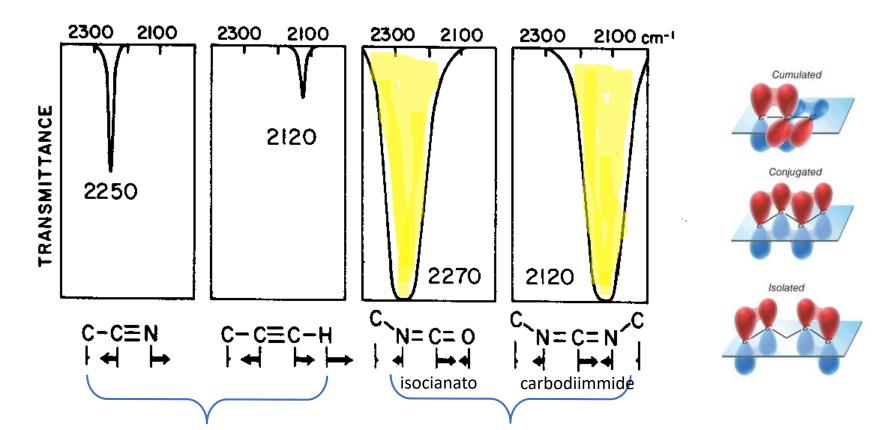
0 bande se ammide terziaria

ammide "2" banda": stiramento C-N

$$\begin{bmatrix} O & O^- \\ NR'_2 & R & NR'_2 \end{bmatrix}$$

Derivati con tripli legami e doppi legami cumulati

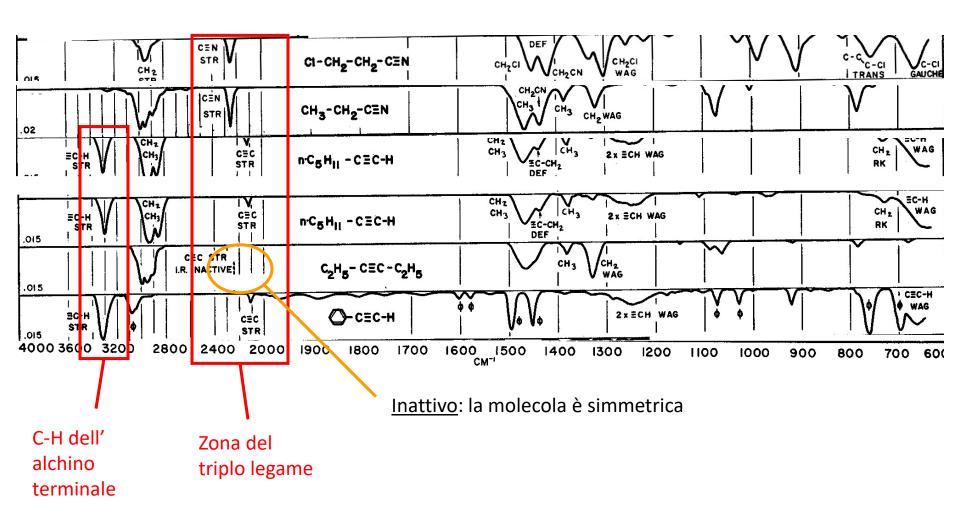
zona 2100-2400 cm⁻¹



Tripli legami:
banda stretta;
alchini poco intensa,
nitrili media intensità

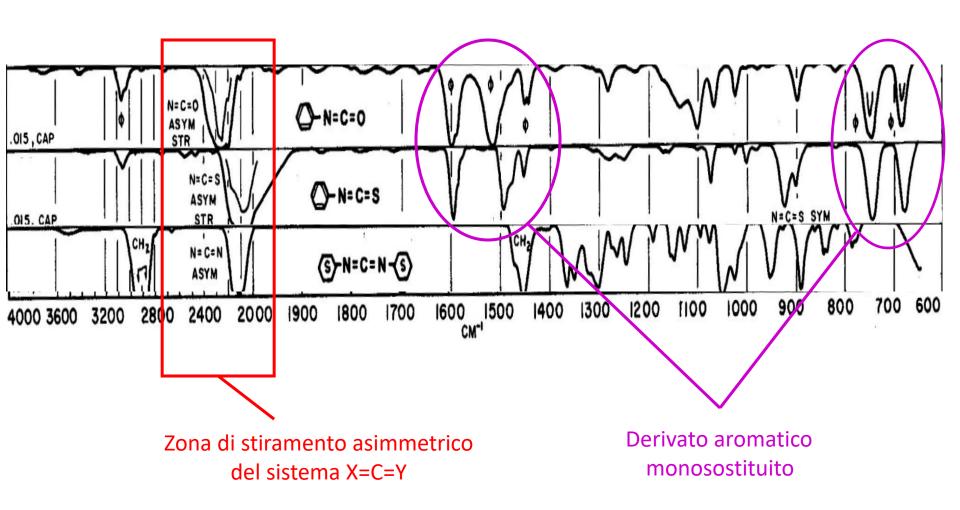
Doppi legami cumulati:
banda intensa e larga
(corrisponde allo stiramento
asimmetrico del sistema X=C=Y)

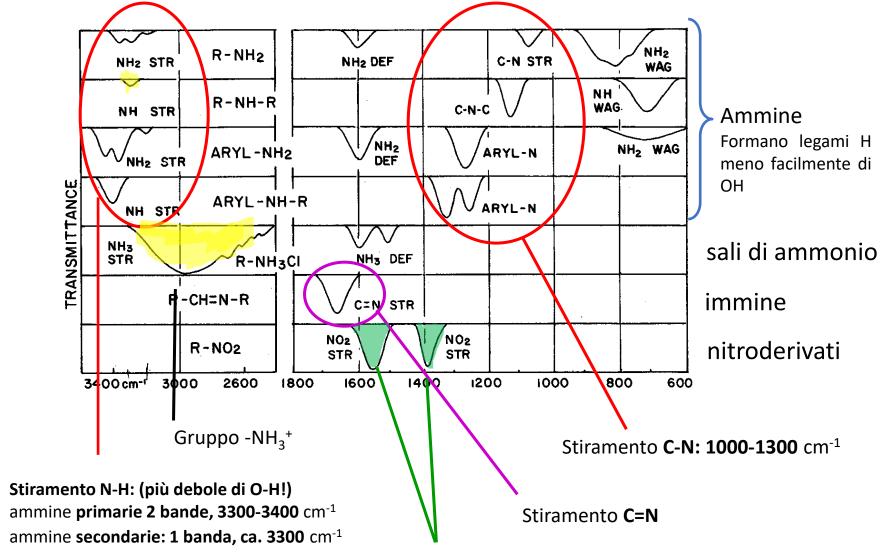
Derivati con tripli legami e doppi legami cumulati



Notare la differenza di intensità tra la banda del C≡C e quella del C≡N!

Derivati con tripli legami e doppi legami cumulati





Gruppo NO₂: due bande a 1380 e 1550 cm⁻¹ (stiramento asimmetrico e simmetrico)

Bande del gruppo NH Meno intense e meno large che quelle del OH

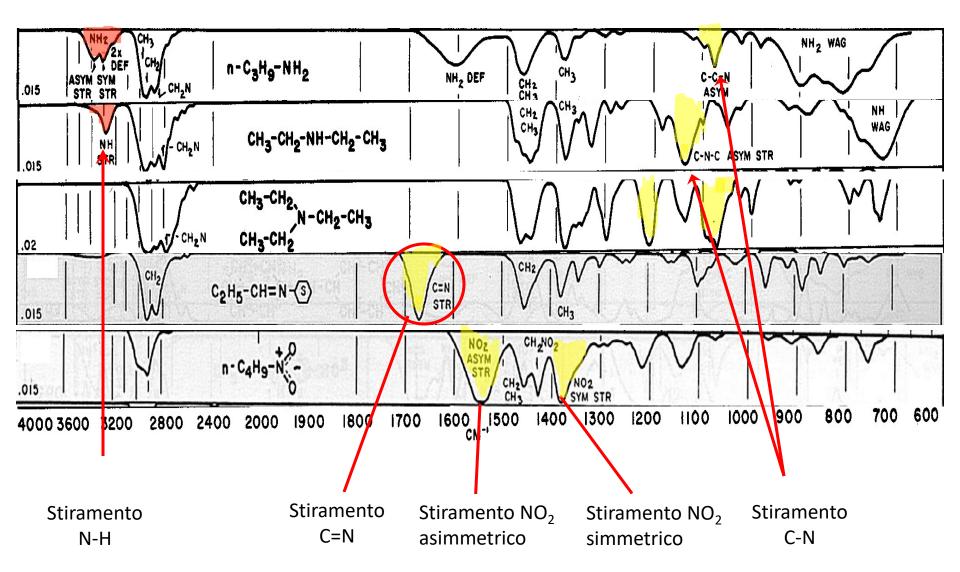
Ammine primarie stretching asimmetrico ~3500 stretching simmetrico ~3400 scissoring 1650-1580

Ammine secondarie stretching 3350-3310 bending ~1515 Non sempre visibile

Ammine terziarie Nessuna banda NH

Stretching C-N

Ammine alifatiche 1250-1020, medio/debole Ammine aromatiche 1342-1266 forte



Gruppi OH (alcoli, acidi carbossilici) NH (ammine e ammidi) and ≡CH

