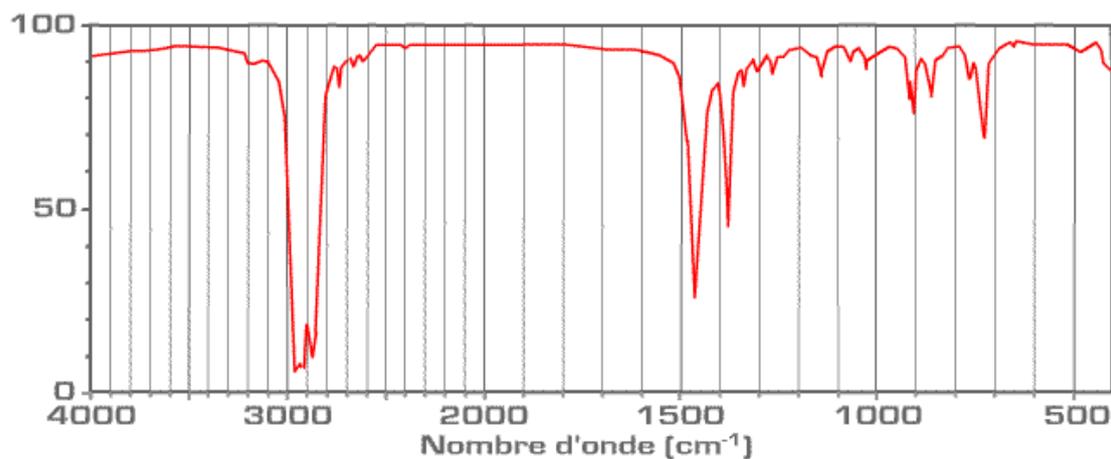


## Td Série N-2 UEF-5 M-1 Chim. Pharm.

### Exercice -1

Le spectre Infrarouge d'un composé organique de formule brute  $C_5H_{12}$  est donné comme suit:



Interpréter le spectre et déduire la structure de ce composé .

### Exercice -2

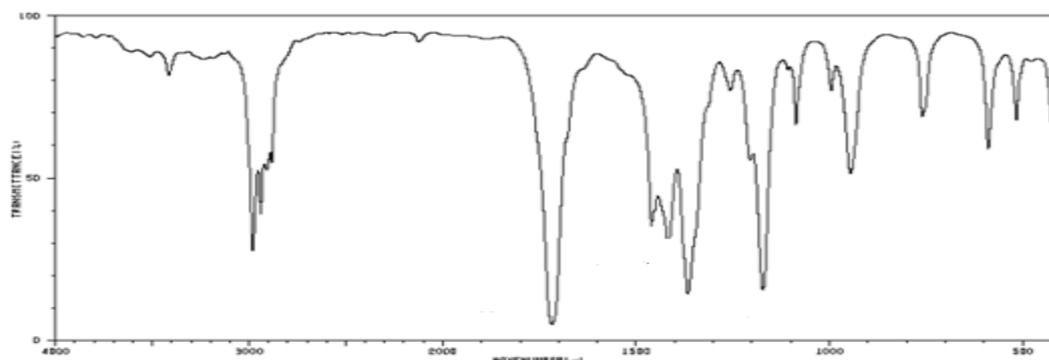
A partir de leur spectre infrarouge, comment on peut distinguer:

- un alcane d'un alcène
- un aldéhyde d'une cétone:
- un alcool d'un éther
- Un acide carboxylique d'un ester

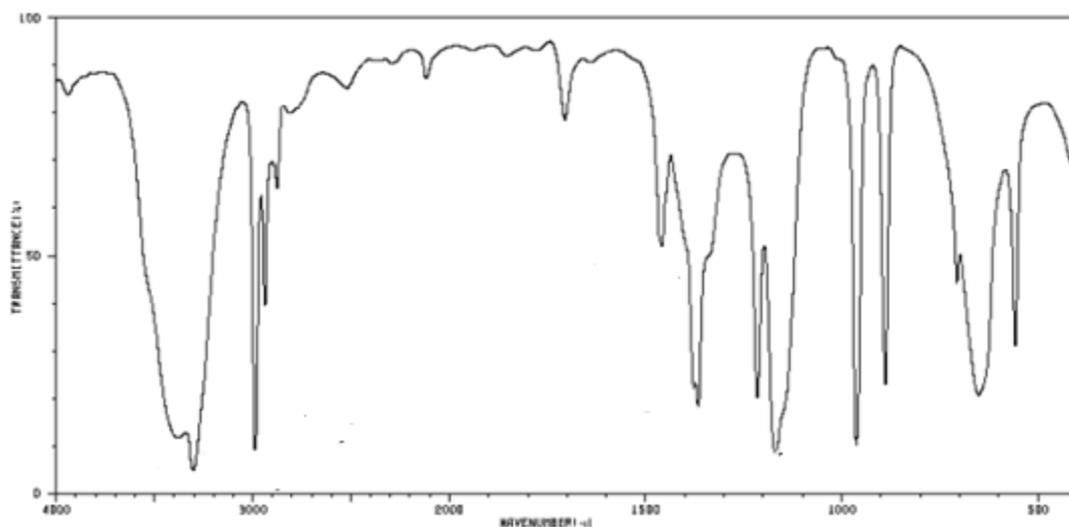
### Exercice-3

Soient les spectres infra-rouge représentés ci-dessous, , interpréter les différentes bandes des spectres ,déduire ses structures.

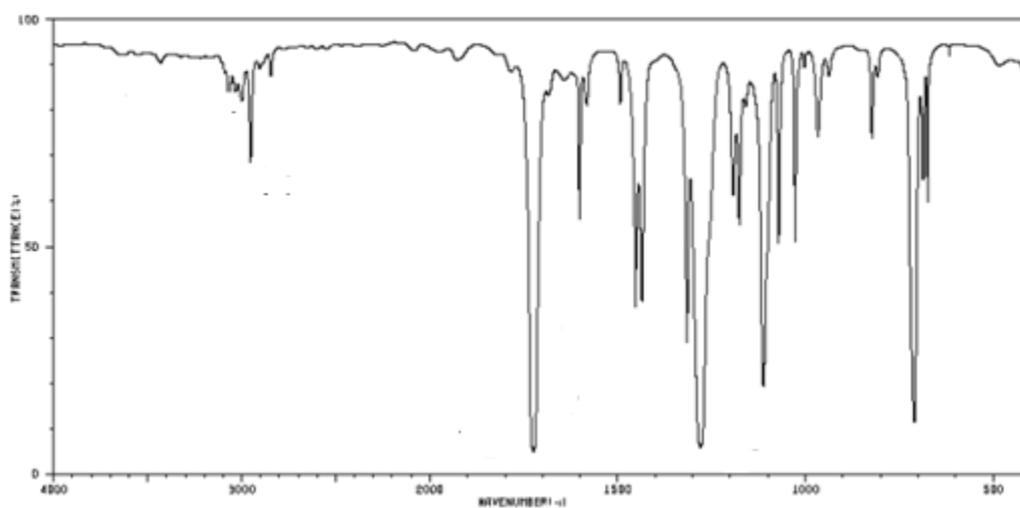
a-  $C_4H_8O$



b-  $C_5H_8O$



c-  $C_8H_8O_2$



#### Exercice-4

Le spectre Infrarouge d'un composé organique de formule brute  $C_8H_8O$  est donné comme suit: 3080 $cm^{-1}$  (m), 2900 $cm^{-1}$  (m), 1690 $cm^{-1}$  (s), 1610 $cm^{-1}$  (m), 1450 $cm^{-1}$ (m), 750 $cm^{-1}$ (s).

interpréter les différentes bandes de spectre ,déduire sa structure.