

59 Molécules à deux atomes de carbone

Question préliminaire

Le spectre **a** ne présente pas le pic du groupe carbonyle, c'est donc l'éthanol.

Le spectre **b** possède un pic large caractéristique du groupe hydroxyle en phase condensée, c'est donc l'acide éthanóïque.

Le spectre **c** ne possède pas le pic du groupe hydroxyle, et on distingue le double pic vers $1\ 250\text{ cm}^{-1}$, c'est donc le méthanoate de méthyle.

Problème

Le seul couple de liaisons dans le méthanoate de méthyle absente des deux autres molécules est C–O–C.