

## UNIVERSIDADE FEDERAL DA BAHIA

## Instituto de Química

## Departamento de Química Orgânica





## Exercícios sobre a espectroscopia na região do infravermelho (1,0 ponto)

- 1) Explique sucintamente a diferença entre número de onda e frequência.
- 2) Sobre as ligações formadas entre átomos de carbono. Explique por que, no infravermelho, ligações triplas geralmente absorvem em número de onda maior que ligações duplas, que por sua vez absorvem em número de onda maior que ligações simples.
- 3) Dois compostos só apresentarão espectros idênticos no infravermelho se:
  - a) Apresentarem as mesmas funções orgânicas;
  - b) Forem idênticos ou epímeros;
  - c) Forem idênticos ou enantiômeros;
  - d) Forem idênticos ou diastereoisômeros;
  - e) Não é possível obter-se dois espectros idênticos no infravermelho.
- 4) Para avaliar a presença da função fenol em substâncias orgânicas, um químico adquiriu espectros na região do infravermelho dessas amostras. As substâncias fenólicas ficarão evidenciadas por:
  - a) Uma banda intensa em torno de 1700 cm<sup>-1</sup> e ausência de bandas intensas acima de 2000 cm<sup>-1</sup>
  - b) Uma banda fraca em 3300 cm<sup>-1</sup> e ausência de bandas na região de 1000 a 1300 cm<sup>-1</sup>
  - c) Uma banda larga acima de 3000 cm<sup>-1</sup> e bandas características entre 600 e 900 cm<sup>-1</sup>
  - d) Um dubleto pouco intenso entre 3000 e 2700 cm<sup>-1</sup>, de deformação axial =C-H
  - e) Bandas harmônicas características entre 600 e 900 cm<sup>-1</sup>
- 5) Identifique as bandas nos espectros de infravermelho para determinar as estruturas dos compostos abaixo.







