醛和酮的红外光谱分析

一. 实验目的

- 1、掌握压片法和液膜法等制样方法;
- 2、熟悉红外光谱仪结构及操作;
- 3、利用所测红外光谱图进行结构分析。

二. 实验原理

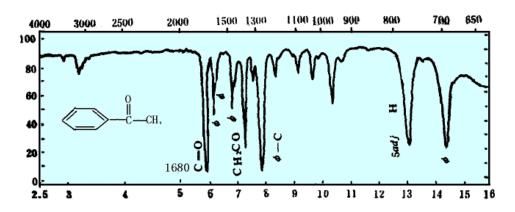
红外吸收光谱法: 利用物质的分子对红外辐射的吸收,得到与分子结构相应的红外光谱图,从而来鉴别分子结构的方法,称为红外吸收光谱法,简称红外光谱法。

(一) 红外吸收光谱产生的条件

- 1、 能量必须匹配:
- 2、分子振动时,必须伴随有瞬时偶极矩的变化。分子是否显示红外活性,与分子是否有永久偶极矩无关。只有同核双原子分子(H_2 、 N_2 等)才显示非红外活性。

(二) 红外光谱图

纵坐标为吸收强度,横坐标为波长 λ (μ m)和波数 $1/\lambda$ 单位: cm⁻¹ 可以用峰的个数,峰位,峰形,峰强来描述。



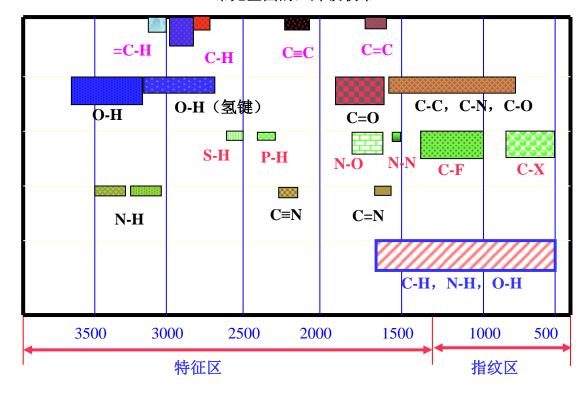
(三) 红外光谱与分子结构的关系

1、基团频率与特征吸收峰:例如,羰基总是在 1870—1650cm⁻¹ 间,出现强吸收峰,它们的频率不随分子构型变化而出现较大的改变。

常见的化学基团在 4000~600cm-1 范围内有特征吸收,一般将这一波段分成

两个区域: 官能团区 $(4000~1300 \text{cm}^{-1})$ 和指纹区 (1300cm^{-1}) 以下的区域)。

常见基团的红外吸收带



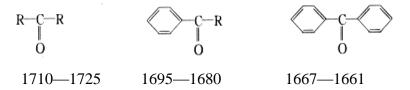
2、影响基团频率位移的因素:内部因素和外部因素

外部因素: 样品的状态、测定温度及溶剂极性等外部因素

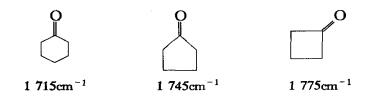
内部因素: 电子效应; 氢键效应; 振动偶合效应; 费米共振效应; 立体障碍; 环的张力。

例如:诱导效应,使 C=O 键电子云密度增加,键力常数增大,振动频率升高。

由于共轭效应使共轭体系中的电子云密度趋于平均化,导致双键略有伸长,单键略有缩短,结果使 **C=O** 双键频率向低频移动,单键频率略向高频移动。



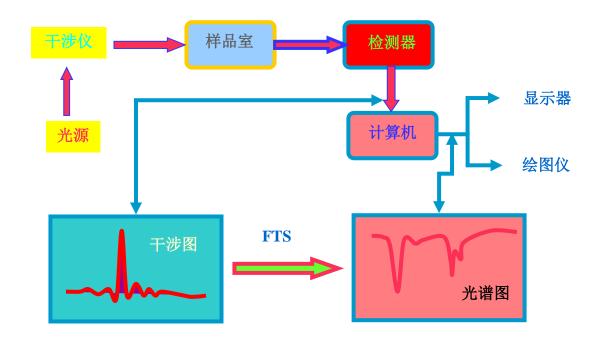
环的张力越大, $\sigma_{C=0}$ 频率就越高



三. 仪器和试剂

仪器: 傅里叶变换红外光谱仪, 压片机, 红外灯, 玛瑙研钵。

试剂: 二苯甲酮、环己酮、苯甲醛、KBr。



四. 实验内容

1. 制样

压片法: 取红外灯下干燥的 KBr 固体 $400 \, mg$, 加 $1-2 \, mg$ 二苯甲酮,在玛瑙研钵中充分研细后 (颗粒直径约为 $2 \, \mu \, m$),取约 $100 \, mg$ 铺在压模内,于压片机上压成透明薄片。

液膜法: 按上述方法压制纯 KBr 透明盐片,分别滴涂少量环己酮和苯甲醛试液。

2. 测量

- (1) 将空白 KBr 盐片放入测试架,扫空白图谱。
- (2) 分别测量二苯甲酮、环己酮和苯甲醛的红外光谱图。

五. 结果处理

- 1、写出各有机物的结构式,根据红外光谱图找到各特征基团吸收峰位置 (-C=C-(Ar); -C=O; -CH₃; -CH₂-;-CH=O);
- 2、讨论影响-C=O 吸收频率大小的因素;
- 3. 比较-C=O 以及-CH=O 基团吸收峰特点,并解释如何从红外谱图上区分这两种基团。

六. 注意事项

- 1. 制样及测量过程中要注意防止吸湿。
- 2. 取样要适量。
- 3. 盐片不能太厚。

七. 思考题

- 1. 为什么红外光谱仪池窗材料要用盐?
- 2. 为什么 KBr 在压片前要研成细小颗粒? 为什么盐片不能压得太厚?