200-400nm:

400-750nm:

800nm-1000um:

## 理论

紫外的产生: 价电子能级跃迁 有机分子常见的4种跃迁类型

紫外(延伸至可见)有机物吸收光谱主要由 跃迁产生

需要注意的是n->\sigma^\*有的时候会红移至远紫外区

为什么实际上的分子吸收光谱是带状而不是线状?

生色团: 能吸收紫外可见的结构单元C=C,C=O等

助色团: 使生色团 $\lambda$ 和 $\varepsilon$ 增大的基团, 如-OH (产生p->pi共轭)

Lambert-Beer定律: A=kcl or A = \varepsilon cl

吸光度 $A=lg(I_0/I)=-lgT$ 

透过率 (透射比)  $T = I/I_0$ 

arepsilon正比于BE,其中B是跃迁概率,E为吸光粒子有效面积,由待测物结构决定E是摩尔吸光系数 1mol/L 1cm,a是吸光系数 1g/L 1cm

偏离Lambert-Beer的因素

- (1) 浓度应 $< 10^{-2}$ ,浓度过高则分子间相互作用加强,曲线弯曲
- (2) 理论要求平行单色光但是实际上是具有一定波长范围的复合光 (光栅性能有限)

## 仪器组成

光源、单色器、吸收池、检测器、信号显示

## 光源

钨灯或卤钨灯:一点点紫外+可见

氙灯: 250-可见

氘灯:紫外+一点点可见

### 单色器

滤光片

棱镜: 非线性色散、用的不多

光栅

## 比色皿

玻璃:可见光石英:紫外可见

#### 检测器

硒光: 易疲劳、灵敏度低, 先用硅光

光电二极管: 阴极阳极之间世家电压, 灵敏度高, 不宜疲劳 光电倍增管PMT: 灵敏度很高, 适用于弱光甚至单分子检测

阵列检测器:多波长同时检测,有半导体光电二极管阵列PDA,电荷耦合器件CCD

# 仪器类型

#### 单光束

不能校正

#### 双光束

单色光交替通过空白和样品,能自动扣除参比

#### 双波长

不同波长的光交替通过样品池,用于消除背景或共存组分干扰

#### 多道型分光光度计

所有波长,适用于在线监测、反应动力学研究、多组分分析

## 分析条件的选择

显色反应和显色剂

吸收光颜 色	吸收光波长 / nm	物质颜色
紫	400~450	黄绿
蓝	450~480	黄
绿蓝	480~490	橙
蓝绿	490~500	红
绿	500~560	红紫
黄绿	560~580	紫
黄	580~610	蓝
橙	610~650	绿蓝
红	650~750	蓝绿



测量波长的选择: 吸收最大、干扰最小; 若有干扰, 不一定要选择峰值

#### 参比溶液

开门调零、关门调百

溶剂参比: 仅产物有吸收

试剂参比: 显色剂或其他试剂有吸收 常用

试样参比: 试样共存组分有吸收, 使用不加显色剂的试样溶液作参比

#### 干扰及消除

干扰种类: 共存组分有色、有浑浊沉淀、占位(副反应)

消除方法:控制酸度、掩蔽剂、波长选择、分离

# 有哪些途径可以提高UV的待测物吸光度响应

光程:全反射

加显色剂

调节pH和测量波长和溶剂

富集、预处理

## UV的应用

有机物UV吸收光谱,真要200nm以上无吸收的话最好用饱和脂肪烃。

顺反异构体、互变异构体的判别 (酮与烯醇)

蛋白质含量测定:加显色剂。

核酸定量

Woodward-Felser规则

溶剂极性:溶质能级均下降,但是pi-pi红移,n-pi蓝移

300

## 定量分析

吸收系数法:不需要标准品,但是 $\varepsilon$ 变化多准确性不保证

250

单标准对照法: 曲线一定过原点, 再加上标准样品, 可以得到一条经过原点的曲线, 但是不准确, 要

350

400 nm

求样品与标样性质、浓度接近。

标准曲线法:

多组分定量: 多波长、列方程组求解

200

# 紫外-可见分光光度法方法特点和应用

- ▶ 灵敏度高(检测限可达10-4 -10-6 mol·L-1)
- ▶准确度高(相对误差1%~5%)
- > 稳定性好
- > 仪器设备相对较为简单价廉、易于普及
- 用于无机、有机及生化物质的微量组份定量分析
- 测定配合物组成及稳定常数、弱酸解离常数、化学反应速率常数、催化反应活化能等
- 根据分子的紫外光谱判断有机化合物分子的结构