

Week 13 目视比色法 & 光度法测定Fe3+含量







# 比色法

### 原理

依靠人眼来分辨待测溶液颜色

与参比溶液进行对比, 确定浓度

缺点: 受主观因素影响, 不一定准确



←Fe<sup>3+</sup>目视比色

→ 通过天空颜色判断 北京空气污染水平



## 比色法的实验操作

#### 一、标准溶液的配制

容器: 比色管

相当于一个圆柱形的容量瓶

标准溶液的移取: 吸量管

先吸液至0刻线,再放液至所需体积

标准溶液的配制:

0.02 mg/mL Fe<sup>3+</sup>标液,

6M HCI,

25% KSCN, 定容至25 mL



### 比色法的实验操作

### 二、定容操作

容量瓶、比色管等容量仪器适用。

- 1混合需要配制的各种溶液;
- ②加去离子水至刻线下方一点点;
- ③滴加去离子水,调整凹液面与刻线相切;
- 4大拇指按住塞子,反复倒转,使溶液混匀。

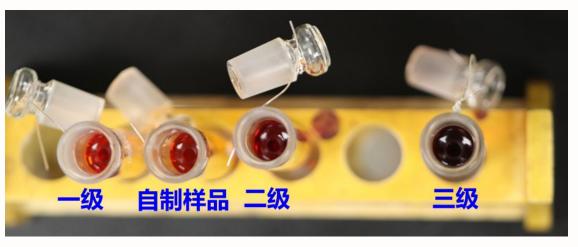


# 比色法的实验操作

### 三、目视比色

配好的溶液,是从侧面看,还是从上面看?





## 光度法

### 原理

分子会对某些波长的光**产生吸收** 

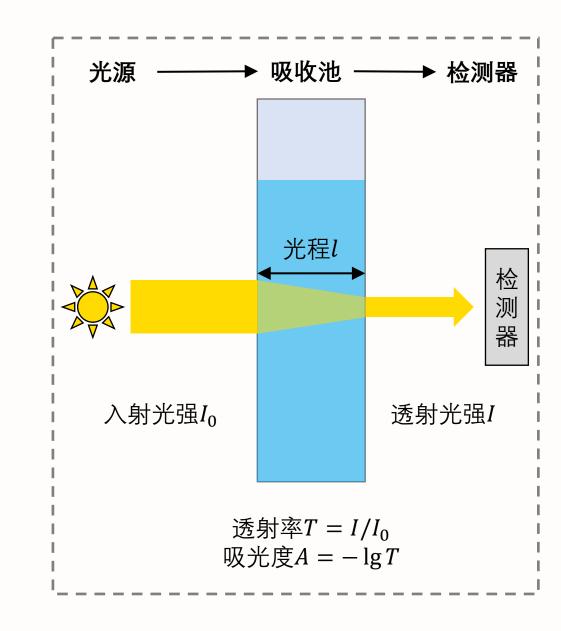
吸光度
$$A = -\lg T = -\lg \frac{I}{I_0}$$

满足Lambert-Beer定律:

$$A = \varepsilon lc$$

其中 $\epsilon$ 为吸光系数,l为光程,c为浓度

优点: 灵敏、快速、无损



# 工作曲线

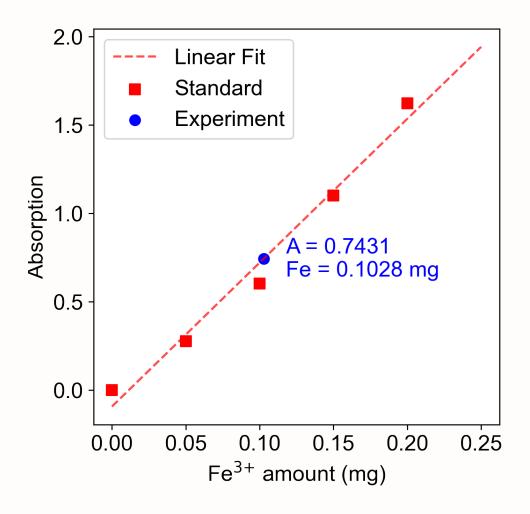
### 原理

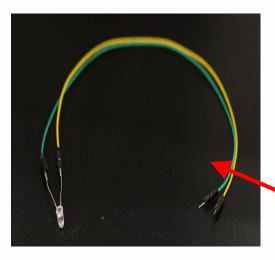
Lambert-Beer定律:  $A = \varepsilon lc$ 

实验测得光电流i, 需要求c

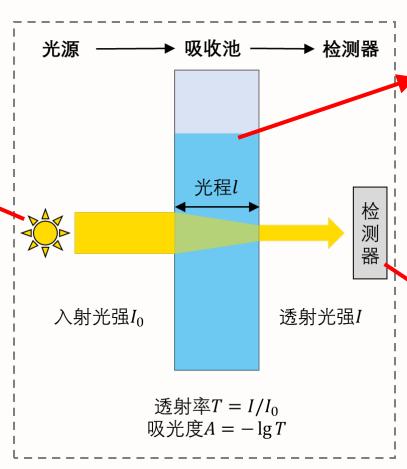
但 $\varepsilon$ ,l未知

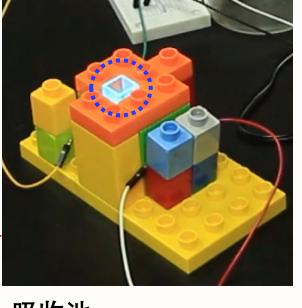
——通过已知c的一系列溶液拟合得出





**光源**: LED灯珠 约480 nm的天蓝光

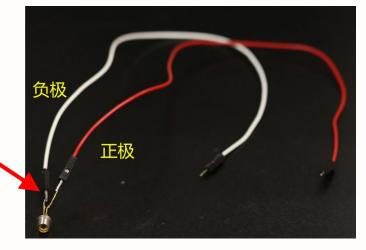




#### 吸收池:

玻璃吸收池

固定在乐高搭成的架子里



#### 检测器:

硅光电二极管

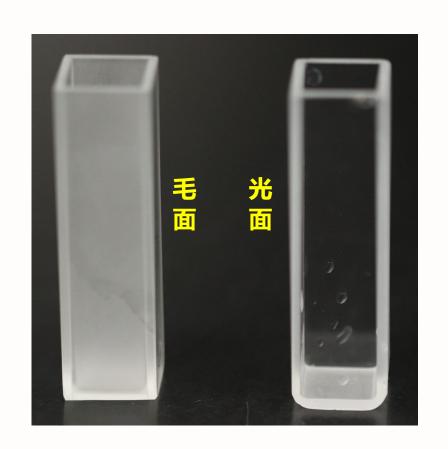
光电流正比于光强 (回忆我们做过的简易光伏)

### 一、玻璃吸收池

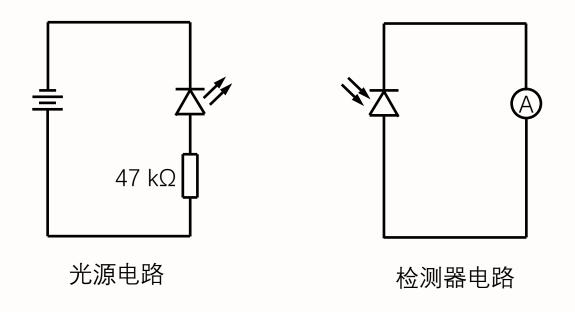


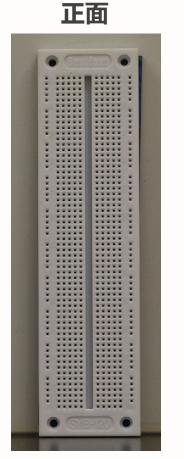


光路应该从哪一面经过?

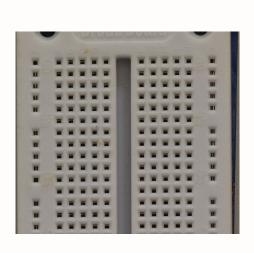


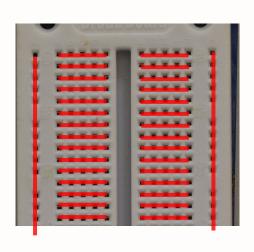
### 二、搭建电路——面包板的使用











课后题补充1:请画出两种电路在面包板上的安装示意图

**红色**表示这些孔是通过导线相连的; 在电路中可视为同一个节点

### 三、测定一系列溶液的吸光度

5种标准溶液+未知浓度的待测液

方案1: 浓度从稀至浓测定, 洗涤后测未知液

方案2: 浓度从浓至稀测定, 洗涤后测未知液

原则上每次测定后,吸收池需要水洗净再用待测液润洗1~3次;

出于时间原因简化标准液之间的洗涤;上述两种方案哪种测得更准?

## 预习思考题

1. 一级、二级、三级的 $(NH_4)_2$ Fe $(SO_4)_2$ · $6H_2$ O试剂中,Fe $^{3+}$ 杂质的质量分数各是多少?

一级: 0.05 mg / 1 g = 0.005% wt.

二级: 0.10 mg / 1 g = 0.010% wt.

三级: 0.20 mg / 1 g = 0.020% wt.

### 预习思考题

2. 测定一系列不同浓度的溶液时,应该按何种顺序进行测定?

讨论内容

3. 为什么测定吸光度时要使用溶液?

采用空白溶液作为参比的目的是什么?

讨论内容

1. 光源、检测器、吸收池的位置发生变化,会对测量结果有何影响?

本实验中有哪些细节可能会影响装置的稳定性,因此有什么解决方案?

讨论内容

2. 目视比色法和光度法给出的测定结果可能会不同, 你能想到哪些解释?

讨论内容

3. 用origin(或MATLAB、python等其他方法)绘制工作曲线。

课堂演示内容+课后作业

本次作业上交时,把**预习题**、**课后题**以及画出的**工作曲线图片**放在**同一个pdf** 里上传;

文件名注明姓名,发送到 <u>ceressgoo@pku.edu.cn</u>

有一些没有用到的格子会干扰画图, 可以省略不画 4. 绘制面包板上的电路连接示意图。 课后作业 示例: