

Week 14 浊点萃取法测定啤酒中的Fe含量







表面活性剂

分子结构特点

一端亲水, 一端疏水

根据"相似相溶"规律, 在水中自组织形成胶束

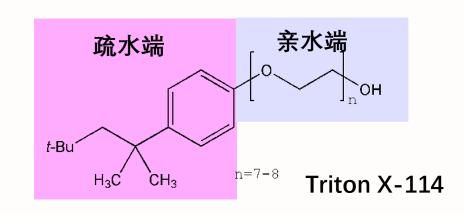
亲水基团与疏水基团

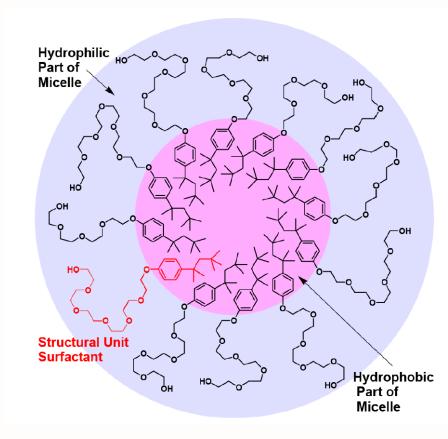
亲水: 带电基团(-COO⁻, -NH₃⁺), 极性基团(含N,O,X等高电负性原子)

疏水: 非极性基团(长链烷烯炔, 苯环)

——"疏水相互作用"的本质是什么?

 $H_2O(1) + A \rightarrow H_2O(molecule) + A \rightarrow H_2O-A(aq)$





胶束的结构示意图

浊点萃取

原理

非离子型的表面活性剂超过一定温度,会分相

类似超过溶解度后的"沉淀"行为

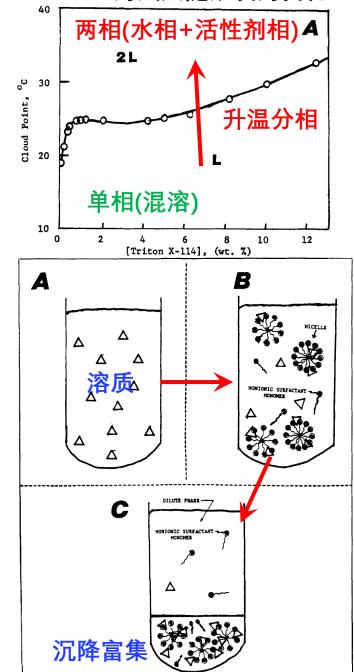
同时将水溶性差的物质带到表面活性剂相中

为什么要富集?

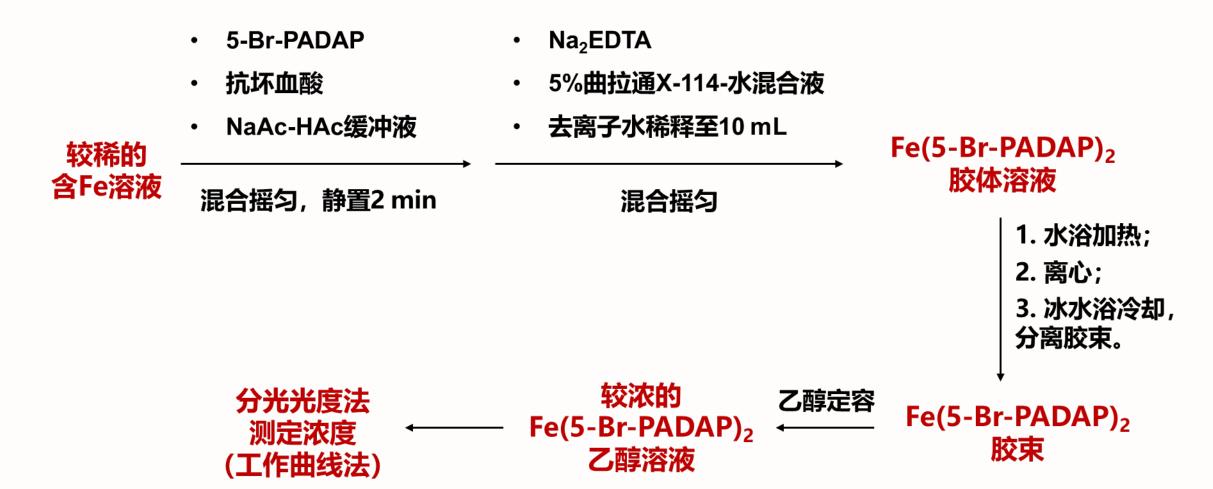
分析方法能够检测的范围有下限(检出限)

浓度太低, 无法测定, 或误差巨大

Triton X-114的浊点随浓度的变化



实验流程



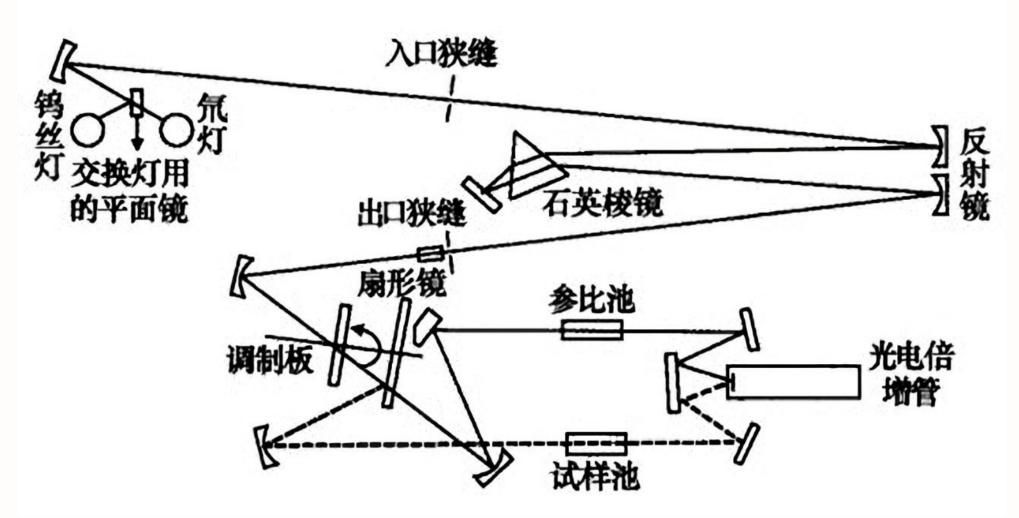
移液枪的使用



【一些细节】

- 1. 如何调节取液体积
- 2. 第一停点和第二停点
- 3. 如何更换枪头
- 4. 移液枪的精确度

商用光度计



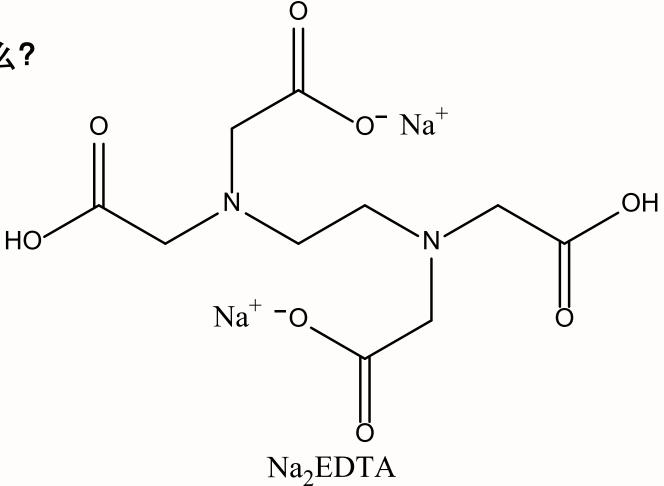
找出光路图中的光源,分光器,样品池,检测器

预习思考题

1. 配制光度法的待测溶液时,试剂的加入顺序是否会影响结果?为什么?

预习思考题

2. 本实验中Na₂EDTA的作用是什么?



预习思考题

3. 为什么啤酒样品测定前需要离心?

课后问题

1. 能否使用上次实验搭建的简易光度计测量啤酒中的Fe含量?

若不能,有没有改装方案?

课后问题

2. 在本实验所提供的条件下,设计分别测定Fe(II)与Fe(III)含量的方案。

讨论内容, 开放问题

课后问题

3. 用origin绘制本实验的工作曲线,并计算啤酒样品中的Fe含量.

(以及上次课大家作图的一些问题)

课后作业