

2012 年苏州大学分析化学考研复试试题（回忆版）

本试题由 kaoyan.com 网友李乾科大 提供

三、简答题

1. 分析天平的使用，误差和相对误差的计算。
2. 为什么每次滴定都要把溶液装至零刻线或者接近零刻线？
3. 佛尔哈德法测氯离子为什么比溴离子和碘离子引起的误差大？
4. 重铬酸钾滴定二价铁时为什么假如硫酸磷酸混合酸？
5. 此人定盐酸和氯化铁的浓度，用标准 EDTA 和氢氧化钠滴定，写出基本步骤。
6. 原子吸收的光源，特色以及使用时的注意事项。
7. 紫外和荧光的异同。
8. 各种液相色谱法的机理

四、简答题，

1. 为什么考研
2. 分析化学的应用前景

以上试题来自 kaoyan.com 网友的回忆，仅供参考，纠错请发邮件至 suggest@kaoyan.com。