

2012 年同济大学 819 普通化学考研试题（回忆版）

本试题由 kaoyan.com 网友 xkzh 提供

四. 简答题

1. 为什么甲烷、四氟化碳是液体，四碘化碳是固体
2. 解释第一电离能？并说明第三周期电离能变化规律？为什么第三主族的第一电离能比左右两族大？
3. 配平两个化学方程式
4. 写出一个一般的水处理流程？如果水源被重金属污染了该如何添加新工艺？并简评价一下该工艺？

三. 计算题

1. 用氨水溶解溴化银，算氨水的最小浓度
2. 告诉温度 T_1 , 反应速率 k_1 和活化能 E_a 算温度 T_2 下的反应速率 k_2
3. 考察缓冲溶液的公式
4. 关于原电池的。也二价铁、三价铁的标准电极电势和碘单质、碘离子的标准电极电势，求非标准状态下该电池的反应方向！最后一问求反应的吉布斯自由能！

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。