

《大学化学实验 G》学生感言

田 (3140104425)**:这次制备的硫酸亚铁铵,有 10.44g,产率比较高的,制备的过程中温度、溶液的量及过滤等都做的比较好。但结晶不是太好,心太急了,冷却结晶时速度过快,还有一个可能是浓缩的饱和度有点偏大。在做实验时切忌心浮气燥,若实验未达到预期的效果,则应慢慢且耐心地等待,并且要思考实验的步骤和操作是否正确。实验时除了思考,还要及时提问。思考总结后,制备化合物的操作和制备大结晶的条件比较清楚了。下次争取做出好的结晶。

王 (3140102621)**:实验要严谨、精确、认真,不要盲目追求实验进度,不要把旁边组的进度和数据作参照,或是聊天休息。即使实验失败,也要保持心态平稳、平常心和实验热情、不急不躁、不过度自责。失败了,反思总结,也有收获的。如滴定时指示剂淀粉加入时间不一致,加指示剂早的,终点变色慢,滴定剂的体积偏大,一组数据平行性不好,误差大,但是加深了对理论知识的理解。

蒋 (3140102147)**:化学反应速率和活化能的测定实验,关键是量取 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液时一定要准确,测温、计时要及时准确。关键点掌握好了,实验就容易做好。还有两人的配合,协调又有默契的搭档,实验做的又快又好、数据也很好,做完实验后心情很愉快。实验课上交到了好朋友,真棒!

黄 (3140103352)**:课前应该做好预习,实验操作步骤要清晰。这次分光光度实验,因为预习时思考过,做的时候头脑很清楚,做完后对分光光度分析理解很清楚了。预习时,也要熟悉各种仪器的操作,要多想想有些步骤为什么要这样做,实验的关键步骤在哪里,哪里需要很精确,比如这次移取 Fe 标和 Fe 试液要精确,其他的试剂,粗略一点不会有太大影响。这次对移液管的操作不熟练,影响了溶液的配制的速度和精确度。

黄 (3140102128)**:这次实验虽然操作不复杂,但步骤很多,配溶液时忘记加了什么,没加什么,后来想到一个好办法,在加入的试剂后打个勾,加和不加一目了然。等待滴定终点时要耐心,也许这一秒你还在想怎样还没到终点,下一秒溶液已经变色。处理数据时更要

细心，数据太多，很容易算错。

陈 (3140102069):** 这次实验是电导率的测定。制备 BaSO_4 沉淀时煮沸、陈化、搅拌等许多措施，都是为了减少溶液中的杂质，防止形成胶体，使沉淀的颗粒较大。从实验的目的去想一想，每个步骤都是有原因的，从自己的实验看，确实如此！现在终于懂了课前预习该做什么，实验后的分析应该是怎样的。实验中操作的把握才是最重要，操作把握好了，结果的数据是对实验步骤操作正确的显示，一般会好的。

张 (3140102073):** 反复对自己强调要耐心！这次实验一开始，制备 CuSO_4 溶液时，由于 CuO 迟迟不能溶解，呈黑色的浊液而担心和浮躁，搅拌过猛导致 CuSO_4 溶液溅出，有点损失。在接下来的冷却结晶时，也担心晶体析不出来，时常去动烧杯，影响了结晶的生长。请拥有足够的耐心!!! 书上或资料上的步骤不一定是最好的，有时需要结合实际操作，在自己对实验理解把握的基础上做适当修正，如制备硫酸铜时加入水的量，书上加 15mL，如果不过滤，浓缩时水最终还是要被蒸发的，就可少加点，事实证明 10mL 的水足够了。又如在加乙醇使其结晶析出时，如有结晶析出，可以再水浴加热，使结晶溶解后再重结晶，最后长出的晶体会很好。