

淮北师范大学附属实验中学高一化学上册期末考试试卷带参考答案和解析

1. 选择题

化学与科学、技术、社会、环境密切相关，下列有关说法中错误的是

- A. 常温下可用铁或铝制容器盛装浓硫酸
- B. 小苏打是制作馒头和面包等糕点的膨松剂，还是治疗胃酸过多的一种药剂
- C. 实验室可用石英坩埚熔融烧碱
- D. 氧化铝是一种比较好的耐火材料，可用来制造耐火坩埚

2. 选择题

按纯净物、混合物、电解质顺序排列的一组物质是()

- A. 盐酸、空气、醋酸 B. 液氯、海水、硫酸钠晶体
- C. 铁粉、碘盐、氨水 D. 胆矾、漂白粉、氯化钾溶液

3. 选择题

氯水可用来杀菌消毒，又可作为漂白剂，其中起主要作用的物质是

- A. Cl_2 B. HClO C. HCl D. H_2O

4. 选择题

中国科学家屠呦呦因开创性地运用萃取的原理从中草药中分离出青蒿素并应用于疟疾治疗获得今年的诺贝尔医学奖。萃取实验中用到的主要仪器是()

- A. 长颈漏斗 B. 分液漏斗
- C. 圆底烧瓶 D. 蒸馏烧瓶

5. 选择题

下列关于物质的检验说法不正确的是()

- A. 加入氯化钡溶液有白色沉淀生成，再加稀硝酸沉淀不消失，一定含有 SO_4^{2-}
- B. 观察钾元素焰色反应的操作是：将铂丝用稀盐酸洗涤后灼烧至火焰为无色，然后再用铂丝蘸取固体氯化钾，置于酒精灯的火焰上进行灼烧，透过蓝色钴玻璃进行观察
- C. 待检液加入 NaOH 溶液并加热，有能使湿润的红色石蕊试纸变蓝的气体生成，则原溶液中一定含有 NH_4^+
- D. 待检液加入氯化钡溶液有白色沉淀生成，再加入足量盐酸沉淀消失且产生无色无味的气体，则待检液中一定含有 CO_3^{2-}

6. 选择题

现有 Na_2SO_4 、 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ 、 NaCl 、 NH_4Cl 四瓶无色溶液，能将其鉴别开来的试剂是

- A. 稀盐酸 B. BaCl_2 溶液 C. NaOH 溶液 D. $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液

7. 选择题

在强碱性溶液中，下列离子组能大量共存的是

- A. Ba^{2+} 、 HCO_3^- 、 NO_3^- 、 K^+ B. Na^+ 、 Cu^{2+} 、 SO_4^{2-} 、 NO_3^-
- C. Na^+ 、 K^+ 、 SO_4^{2-} 、 Cl^- D. Mg^{2+} 、 Na^+ 、 SO_4^{2-} 、 Cl^-

8. 选择题