

2022年至2019年高一前半期期中考试化学试卷（广西壮族自治区南宁市第三中学）

1. 选择题

下列关于实验基本操作的叙述正确的是

- A. 蒸馏时，应使温度计水银球靠近蒸馏烧瓶支管口
- B. 分液时，需收集上层液体，分层后直接从分液漏斗上口倒出上层液体
- C. 将浓硫酸倒入盛水的量筒中稀释成稀硫酸
- D. 使用容量瓶应先干燥，如果容量瓶中含有少量蒸馏水，会造成误差

2. 选择题

以下实验装置一般不用于分离物质的是



A



B



C



D

3. 选择题

用 N_A 表示阿伏伽德罗常数的值。下列判断正确的是

- A. 84g NaHCO_3 溶于水之后可得到 $3N_A$ 个离子
- B. 24g Mg 变为 Mg^{2+} 时失去的电子数目为 N_A
- C. 1mol/L CaCl_2 溶液中含有的 Cl^- 离子数目为 $2N_A$
- D. 若1mol FeCl_3 在沸水中完全转化为氢氧化铁胶体，其中胶粒的数目小于 N_A 个

4. 选择题

下列物质中，不属于电解质的是

- A. 烧碱 B. 盐酸 C. BaSO_4 D. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

5. 选择题

配制一定物质的量浓度的 NaOH 溶液时，造成所配溶液浓度偏高的原因可能是

- A. 所用固体 NaOH 已潮解
- B. 定容时仰视刻度
- C. 用带游码的托盘天平称2.4g NaOH 时，误把砝码放在了左边
- D. 配制完毕，不小心溅出几滴溶液，为使溶液的浓度不减少，又在配好的溶液中加入少量的 NaOH 固体

6. 选择题

把0.05mol $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 固体加入到下列100mL液体中，溶液的导电能力明显变小的是

- A. 水 B. 1mol/L MgCl_2 溶液 C. 1mol/L 醋酸 D. 0.05mol/L CuSO_4

7. 选择题

在溶液中能大量共存，加入 NaOH 溶液后有沉淀产生，加入盐酸后有气体放出的是

- A. Na^+ 、 Cu^{2+} 、 Cl^- 、 CO_3^{2-} B. Fe^{3+} 、 K^+ 、 SO_4^{2-} 、 NO_3^-
- C. Na^+ 、 Ba^{2+} 、 Cl^- 、 HCO_3^- D. Na^+ 、 SiO_3^{2-} 、 OH^- 、 NO_3^-