

2021-2022高一上册期末测试化学题开卷有益（吉林省长春市九台区第四中学）

1. 选择题

- A. 手持试管给试管里的物质加热 B. 将鼻孔凑到集气瓶口闻气体的气味
C. 酒精灯的火焰可以用嘴吹灭 D. 一般用药匙或镊子取用固体药品

2. 选择题

下列仪器中，在实验室进行分液操作时不需选用的是()。

- A. 烧杯 B. 分液漏斗 C. 铁架台 D. 温度计

3. 选择题

有一种气体的质量是14.2g，体积是4.48L(标准状况)，该气体的摩尔质量是()

- A. 28.4 B. $28.4\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$
C. 71 D. $71\text{g}\cdot\text{mol}^{-1}$

4. 选择题

下列是实验操作，能达到实验目的是()

- A. 用25.00mL碱式滴定管量取14.80mLNaOH溶液
B. 用100mL量筒量取5.2mL盐酸
C. 用托盘天平称取25.20g氯化钠
D. 用100mL容量瓶配制50mL0.1mol·L⁻¹盐酸

5. 选择题

已知某溶液中 $c(\text{Na}^+)=0.2\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ ， $c(\text{Mg}^{2+})=0.25\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ ， $c(\text{Cl}^-)=0.4\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ ，如果溶液中还有 SO_4^{2-} ，那么 $c(\text{SO}_4^{2-})$ 应为()

- A. $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ B. $0.3\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ C. $0.15\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ D. $0.5\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$

6. 选择题

下列各组物质中，能相互反应且反应后溶液总质量增加的是()

- A. 铁和硫酸铜溶液 B. 氧化铁固体和稀硫酸
C. 盐酸和澄清石灰水 D. 氯化钠溶液和硝酸钾溶液

7. 选择题

用饱和氯化铁溶液制取氢氧化铁胶体，正确的操作是()

- A. 将饱和氯化铁溶液滴入蒸馏水中即可
B. 将饱和氯化铁溶液滴入热水中，至溶液呈深黄色
C. 将饱和氯化铁溶液滴入沸水中，继续煮沸至溶液呈红褐色
D. 将饱和氯化铁溶液滴入沸水中，并继续加热煮沸至生成红褐色沉淀

8. 选择题

下列物质的组成中一定含有氧元素的是

- ①水②酸③碱④盐⑤氧化物
A. ① B. ①⑤ C. ①③⑤ D. ①②③④⑤