

云南2022年高一化学上半期月考测验在线做题

1. 选择题

下列从混合物中分离出其中的某一成分，所采取的分离方法正确的是()

- A. 利用氯化钾与碳酸钙的溶解性差异，可用溶解、过滤的方法除去碳酸钙
- B. 由于碘在酒精中的溶解度大，所以可用酒精把碘水中的碘萃取出来
- C. 水的沸点是 100°C ，酒精的沸点是 78.5°C ，所以可用加热蒸馏法使含水酒精变为无水酒精
- D. 氯化钠的溶解度随温度的下降而减小，所以可用冷却法从热的含有少量氯化钾的氯化钠浓溶液中得到纯净的氯化钠晶体

2. 选择题

下列说法不正确的是()

- A. 同温、同压下，相同质量的气体都占有相同的体积
- B. 同温、同压下，相同体积的气体都含有相同数目的分子
- C. 1 mol O_2 中含有 1.204×10^{24} 个氧原子，在标准状况下占有体积 22.4 L
- D. 由 0.2 g H_2 和 8.8 g CO_2 、 5.6 g CO 组成混合气体，其密度是相同状况下 O_2 密度的 0.913 倍

3. 选择题

对下列实验的评价，正确的是

- A. 加入氯化钡溶液有白色沉淀产生，再加盐酸，沉淀不消失，一定有 SO_4^{2-}
- B. 加入稀盐酸产生无色气体，将气体通入澄清石灰水中，溶液变浑浊，一定有 CO_3^{2-}
- C. 加入碳酸钠溶液产生白色沉淀，再加盐酸白色沉淀消失，一定有 Ba^{2+}
- D. 验证烧碱溶液中是否含有 Cl^- ，先加稍过量的稀硝酸除去 OH^- ，再加入 AgNO_3 溶液，如有白色沉淀，则证明有 Cl^-

4. 选择题

将 4g NaOH 固体溶解在水里，配得 1L 溶液，从中取出 10mL ，这 10mL 溶液的物质的量浓度是

- A. 1 mol/L B. 0.1 mol/L C. 0.01 mol/L D. 10 mol/L

5. 选择题

高岭土的组成可表示为 $\text{Al}_2\text{Si}_2\text{O}_x(\text{OH})_y$ ，其中 x 、 y 的数值分别是()

- A. 7、2 B. 5、4 C. 6、3 D. 3、6

6. 选择题

下列关于物质的量的表述中不正确的是()

- A. $1.5\text{ mol H}_2\text{O}$ 和 2.5 mol 水 B. $2\text{ mol H}_2\text{SO}_4$ 和 5 mol 硫酸
- C. 1.2 mol H_2 和 1.6 mol 氢 D. 10 mol Ne 和 12 mol 氖原子

7. 选择题

铝既能与硫酸溶液反应，又能与烧碱溶液反应，下列说法不正确的是()

- A. 两个反应都是氧化还原反应
- B. 铝与硫酸反应时，硫酸作氧化剂
- C. 铝与烧碱溶液反应时，氢氧化钠作氧化剂
- D. 两个反应都有气体生成