

吉林2022年高一化学上半年期中考试网络考试试卷

1. 选择题

“物质的量”是联系宏观世界和微观世界的桥梁。下列说法正确的是

- A. 任何气体的“气体摩尔体积”均为22.4L/mol
- B. 1molO₂的质量是32g/mol
- C. “摩尔”是“物质的量”的单位
- D. 10mL2mol/LH₂SO₄溶液中取出的5mL溶液，其浓度为1mol/L

2. 选择题

为了除去粗盐中的Ca²⁺、Mg²⁺、SO₄²⁻及泥沙,可将粗盐溶于水,然后进行下列五项操作。其中正确的操作顺序是()

- ①过滤②加过量的NaOH溶液 ③加适量HCl ④加过量的Na₂CO₃溶液 ⑤加过量的BaCl₂溶液
- A.②③④⑤① B.④①②⑤③ C.②⑤④①③ D.⑤②④③①

3. 选择题

按溶液、浊液、胶体的顺序排列正确的是()

- A.苏打水、牛奶、豆浆 B.碘酒、泥水、血液
- C.白糖水、食盐水、茶水 D.石灰乳、澄清石灰水、石灰浆

4. 选择题

下列说法中，正确的是()

- A. 三氧化硫的水溶液能导电，所以三氧化硫是电解质
- B. 自由移动离子数目多的电解质溶液导电能力一定强
- C. NaHSO₄在水溶液及熔融状态下均可电离出Na⁺、H⁺、SO₄²⁻
- D. NH₃属于非电解质，但其水溶液能够导电

5. 选择题

下列各组物质中，第一种是酸，第二种是混合物，第三种是碱的是()

- A.硝酸、食盐水、烧碱 B.硫酸、空气、纯碱
- C.醋酸、胆矾、熟石灰 D.硫酸、空气、硫酸铜

6. 选择题

下列说法正确的是()

- ①标准状况下，6.02×10²³个分子所占的体积约是22.4 L
- ②0.5 mol H₂所占体积为11.2 L
- ③标准状况下，1 mol H₂O的体积为22.4 L
- ④标准状况下,28 g CO与N₂的混合气体的体积约为22.4 L
- ⑤各种气体的气体摩尔体积都 约为22.4 L/mol
- ⑥标准状况下，体积相同的气体的分子数相同
- A.①③⑤ B.④⑥ C.③④⑥ D.①④⑥

7. 选择题

下列反应中必须加入还原剂才能进行的是

- A. Mn²⁺→MnO₄⁻ B. H₂→H₂O C. NO₃⁻→NO D. Zn→Zn²⁺