

2022年至2020年高二前半期开学考试化学（云南省元阳县第一中学）

1. 选择题

下列关于硅的化学性质的叙述正确的是()

- A. 常温下不与任何酸反应 B. 常温下可与NaOH溶液反应
C. 常温下可与Cl₂反应生成SiCl₄ D. 常温下可与O₂反应生成SiO₂

2. 选择题

下列各溶液中n(Na⁺)与100 mL 0.1 mol/L Na₂SO₄溶液中n(Na⁺)相同的是

- A. 100 mL 0.1 mol/L NaCl 溶液
B. 50 mL 0.2 mol/L NaNO₃溶液
C. 100 mL 0.1 mol/L NaHSO₄溶液
D. 200mL 0.2mol/L HCl溶液与100 mL 0.2 mol/L NaHCO₃ 溶液混合

3. 选择题

能够证明甲烷分子的空间结构为正四面体的事实是()

- A. 甲烷分子中4个C—H键的强度相同
B. 甲烷分子中4个C—H键的长度相同
C. 甲烷的一氯代物只有1种
D. 甲烷的二氯代物只有1种

4. 选择题

某学生用量筒量取液体，初次视线与量筒内凹液面的最低处保持水平，读数为9.8mL。倒出部分液体后，俯视凹液面的最低处，读数为3.5mL，则该学生实际倒出液体的体积

- A. 大于6.3mL B. 小于6.3mL C. 等于6.3mL D. 无法确定

5. 选择题

完全沉淀等物质的量浓度的NaCl、MgCl₂、AlCl₃溶液中的Cl⁻，消耗等物质的量浓度的AgNO₃溶液的体积比为1:1:1，则上述溶液的体积比为 ()

- A. 6:3:2 B. 3:2:1 C. 1:1:1 D. 9:3:1

6. 选择题

下列说法正确的是()

- A. 液态HCl不导电，所以HCl是非电解质
B. NH₃的水溶液能导电，所以NH₃是电解质
C. 铜、石墨均能导电，所以它们都是电解质
D. 蔗糖在水溶液中和熔融时都不导电，所以是非电解质

7. 选择题

四种黑色粉末氧化铜、氧化亚铁、二氧化锰、石墨粉，只需加入一种试剂即可将它们区别开来，这种试剂是()

- A. 氢氧化钠溶液 B. 稀硫酸
C. 浓盐酸 D. 蒸馏水

8. 选择题