

2021-2022年高一上册第二次月考化学试卷带参考答案和解析（江西省上饶市上饶中学）

1. 选择题

下列说法正确的是()

- A. 标准状况下, H₂的气体摩尔体积均为22.4L
B. 2mol H₂O的摩尔质量是1mol H₂O的2倍
C. 同浓度的三种溶液: Na₂SO₄、MgSO₄、Al₂(SO₄)₃, 若其体积比为3:2:1, 则SO₄²⁻浓度之比为3:2:3
D. 已知10mL某Na₂R溶液含Na⁺的数目为N, 则该Na₂R溶液的物质的量浓度为N/(1.204×10²²)mol·L⁻¹

2. 选择题

在甲、乙两个体积不同的密闭容器中, 分别充入质量相同的CO、CO₂气体时, 两容器的温度和压强均相同, 则下列说法正确的是()

- A. 充入的CO分子数比CO₂分子数少 B. 甲容器的体积比乙容器的体积小
C. CO的摩尔体积比CO₂的摩尔体积小 D. 甲中CO的密度比乙中CO₂的密度小

3. 选择题

下列反应既是氧化还原反应又是离子反应的是

- A. 钠在氯气中燃烧 B. 二氧化碳通入澄清的石灰水中
C. 氯化钠溶液中滴加硝酸银溶液 D. 锌粒放入稀硫酸中

4. 选择题

下列离子方程式正确的是()

- A. 碳酸氢钠溶液与少量石灰水反应 $\text{HCO}_3^- + \text{Ca}^{2+} + \text{OH}^- = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
B. 氯化铵与氢氧化钠两种浓溶液混合加热 $\text{OH}^- + \text{NH}_4^+ \xrightarrow{\Delta} \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3\uparrow$
C. 氢氧化铁与稀硫酸反应 $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$
D. 单质铜与稀硝酸反应 $\text{Cu} + 2\text{H}^+ + 2\text{NO}_3^- = \text{Cu}^{2+} + 2\text{NO}\uparrow + \text{H}_2\text{O}$

5. 选择题

下列各组离子中, 在碱性溶液里能大量共存, 并且溶液为无色透明的是()

- A. K⁺ MnO₄⁻ Cl⁻ SO₄²⁻ B. Na⁺ K⁺ Al³⁺ Ba²⁺
C. Na⁺ HCO₃⁻ NO₃⁻ SO₄²⁻ D. Na⁺ SO₄²⁻ S²⁻ Cl⁻

6. 选择题

已知氧化性顺序: Cl₂>Br₂>Fe³⁺>I₂, 在FeI₂和FeBr₂混合溶液中, 通入一定量氯气, 溶液中存在的离子组不合理的是

- A. Fe³⁺ Br⁻ Cl⁻ B. Fe²⁺ Br⁻ Cl⁻
C. Fe²⁺ Br⁻ Cl⁻ I⁻ D. Fe²⁺ Cl⁻ I⁻

7. 选择题

已知反应: ①Cl₂ + 2KBr = 2KCl + Br₂; ②KClO₃ + 6HCl = 3Cl₂↑ + KCl + 3H₂O; ③2KBrO₃ + Cl₂ = Br₂ + 2KClO₃ 下列说法正确的是: ()