

宜昌市2022年高一上半期化学期中考试试卷带解析及答案

1. 选择题

化学与生活密切相关，下列说法中正确的是（ ）

- A. 生石灰可用作食品抗氧化剂
- B. 熟石灰、铁粉常用于食品干燥剂
- C. 维生素C因具有酸性，可作食品抗氧化剂
- D. 银器久置后表面变暗，是因为发生了化学反应

2. 选择题

下列有关氧化还原反应的叙述中正确的是（ ）

- A. 有单质参加或有单质生成的反应一定是氧化还原反应
- B. 氧化还原反应的本质是元素化合价的升降
- C. 金属单质在化学反应中一定作还原剂
- D. 失电子的反应物在反应中作还原剂，反应中被还原

3. 选择题

下列溶液中的 Cl^- 浓度与100mL $2\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 氯化铁溶液中 Cl^- 浓度相等的是（ ）

- A. 150 mL $4\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 氯化钾溶液
- B. 300 mL $1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 氯化钙溶液
- C. 200 mL $6\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 氯化钠溶液
- D. 200 mL $1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 氯化铝溶液

4. 选择题

下列关于胶体和溶液的说法中，正确的是

- A. 许多胶体能进行电泳是因为这些胶体带电
- B. 布朗运动是胶体粒子特有的运动方式，可以据此把胶体与溶液、悬浊液区分
- C. 光线通过时，胶体产生丁达尔效应，溶液则无丁达尔效应
- D. 将饱和氯化铁溶液滴入稀氢氧化钠溶液中加热，可得氢氧化铁胶体

5. 选择题

下列关于纯净物、混合物、电解质、非电解质的正确组合为（ ）

纯净物 混合物 电解质 非电解质

A. 盐酸 澄清石灰水 硫酸 干冰

B. 冰水混合物 酒精溶液 硫酸钡 二氧化碳

C. 氨水 盐酸 铜 硫酸钡

D. 胆矾 食盐水 氯化铜 氯气