

2022四川高一上学期人教版高中化学月考试卷

1.

化学与科学、技术、社会、环境密切相关，下列有关说法中错误的()

- A. 春节燃放的焰火是某些金属元素焰色反应所呈现出来的色彩
- B. 为防止中秋月饼等富脂食品因被氧化而变质，常在包装袋中放入生石灰
- C. 小苏打是制作馒头和面包等糕点的膨松剂，还是治疗胃酸过多的一种药剂
- D. 青铜是我国使用最早的合金材料，目前世界上使用量最大的合金材料是钢铁

2.

制印刷电路时常用氯化铁溶液作为“腐蚀液”，向盛有氯化铁溶液的烧杯中同时加入铁粉和铜粉，反应结束后，下列结果不可能出现的是：

- A. 烧杯中有铜无铁
- B. 烧杯中有铁无铜
- C. 烧杯中铁、铜都有
- D. 烧杯中铁、铜都无

3.

含 HCO_3^- 、 Cl^- 、 Na^+ 、 CO_3^{2-} 等离子的溶液中，加入适量 Na_2O_2 后，离子浓度基本保持不变的是（设溶液体积不变）：

- A. Cl^-
- B. Na^+
- C. HCO_3^-
- D. CO_3^{2-}

4.

能正确表示下列反应的离子方程式是：

- A. 硫酸铁与氢氧化钡溶液反应 $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} = \text{BaSO}_4$?
- B. 钾和水反应 $\text{K} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{K}^+ + 2\text{OH}^- + \text{H}_2$?
- C. 小苏打与烧碱溶液反应 $\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$
- D. 苏打与盐酸反应 $\text{HCO}_3^- + \text{H}^+ = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

5.

根据下列反应，推断盐酸应当具有的性质是：

- ① $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$?
- ② $2\text{HCl} + \text{CuO} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$