

河津市高一化学上册月考试卷试卷带参考答案和解析

1. 选择题

在物质分类中，前者包括后者的是

- A.氧化物、化合物 B.化合物、电解质
C.溶液、胶体 D.溶液、分散系

2. 选择题

“纳米材料”是指微粒直径为几纳米到几十纳米的材料，如将纳米材料分散到水中，得到的分散系不可能具有的性质有下列的

- A.能全部透过半透膜 B.能全部通过滤纸
C.粒子做布朗运动 D.有电泳现象

3. 选择题

下列变化需要加入还原剂才能实现的（ ）

- A. $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{O}_2$ B. $\text{MnO}_4^- \rightarrow \text{Mn}^{2+}$ C. $\text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{3+}$ D. $\text{HCl} \rightarrow \text{Cl}_2$

4. 选择题

在某无色透明的酸性溶液中，能大量共存的离子组是（ ）

- A. Na^+ 、 K^+ 、 SO_4^{2-} 、 HCO_3^- B. Cu^{2+} 、 K^+ 、 SO_4^{2-} 、 NO_3^-
C. Na^+ 、 K^+ 、 Cl^- 、 NO_3^- D. Fe^{3+} 、 K^+ 、 SO_4^{2-} 、 Cl^-

5. 选择题

苹果汁是人们喜欢的饮料。由于此饮料中含有 Fe^{2+} ，现榨的苹果汁在空气中会由淡绿色变为棕黄色。若榨汁时加入维生素C，可有效防止这种现象发生，说明维生素C具有

- A.氧化性 B.酸性 C.碱性 D.还原性

6.

向氢氧化铁溶胶中逐滴加入一种液体，首先使溶胶发生凝聚而沉淀，继续加入使沉淀消失，这种液体是（ ）

- A. 0.5 mol/L氢氧化钠溶液 B. 0.5 mol/L盐酸
C. 0.5 mol/L氯化钾溶液 D. 蒸馏水

7. 选择题

下列溶液20mL 1 mol·L⁻¹ NaNO₃溶液中NO₃⁻物质的量浓度相等的是（ ）

- A. 10 mL 1 mol·L⁻¹ Mg(NO₃)₂溶液 B. 5 mL 0.8 mol·L⁻¹ Al(NO₃)₃溶液
C. 10 mL 2 mol·L⁻¹ AgNO₃溶液 D. 10 mL 0.5 mol·L⁻¹ Cu(NO₃)₂溶液

8. 选择题

下列实验操作中正确的是（ ）

- A.蒸发操作时，应使溶液中的溶剂完全蒸干后，才能停止加热
B.蒸馏操作时，应把温度计的水银球插入溶液中
C.分液操作时，分液漏斗中的下层液体从下口放出，上层液体从上口倒出
D.萃取操作时，应选择有机萃取剂，且萃取剂的密度必须比水的大

9. 选择题