

## 黄冈市高一化学下册月考试卷刷题训练

### 1. 选择题

如表中物质分类完全正确的是 ( )

选项 纯净物 混合物 电解质 非电解质

- A 盐酸 水玻璃 硫酸 干冰
- B 小苏打 漂粉精 铁 氨气
- C 液氨 碱石灰 氢氧化钠 二氧化碳
- D 硝酸 食盐水 氯化铜 氯气

A. A B. B C. C D. D

### 2. 选择题

下列离子方程式书写正确的是 ( )

- A. 钠与水反应:  $\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Na}^+ + 2\text{OH}^- + \text{H}_2\uparrow$
- B.  $\text{Cl}_2$  与水反应:  $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{H}^+ + \text{Cl}^- + \text{ClO}^-$
- C. 向  $\text{FeCl}_2$  溶液中通入氯气:  $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$
- D. 硫酸铵溶液和氢氧化钡溶液反应:  $\text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} = \text{BaSO}_4\downarrow$

### 3. 选择题

下列有关溶液和胶体的叙述正确的是 ( )

- A.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  胶体和  $\text{FeCl}_3$  溶液的本质区别为是否具有丁达尔效应
- B.  $\text{FeCl}_3$  溶液呈电中性,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  胶体带有电荷
- C. 纳米材料的微粒直径一般从几纳米到几十纳米, 因此纳米材料是胶体
- D.  $\text{FeCl}_3$  溶液能使血液凝聚沉降

### 4. 选择题

下列各组离子在指定的环境中一定能大量共存的是 ( )

- A. 滴入酚酞显红色的溶液:  $\text{K}^+$ 、 $\text{Mg}^{2+}$ 、 $\text{NO}_3^-$ 、 $\text{Br}^-$
- B. 滴入  $\text{KSCN}$  溶液显血红色的溶液:  $\text{Na}^+$ 、 $\text{Al}^{3+}$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$
- C. 加入铝粉能产生  $\text{H}_2$  的溶液:  $\text{NH}_4^+$ 、 $\text{Fe}^{2+}$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$ 、 $\text{NO}_3^-$
- D. 含有大量  $\text{ClO}^-$  的溶液:  $\text{H}^+$ 、 $\text{Mg}^{2+}$ 、 $\text{I}^-$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$

### 5. 选择题

下列实验方案可行的是 ( )