

禹城市2022年高一化学上半期期中考试试卷带答案和解析

1. 选择题

下列说法中，不正确的是（ ）

- A. 胶体与溶液的本质区别是丁达尔效应
- B. 氯化铁溶液可应急止血，利用的是胶体的聚沉
- C. 用一束平行光线入射淀粉溶液里，从侧面可以观察到一条光亮的通路
- D. 将稀硫酸逐滴加入氢氧化铁胶体中，开始时产生沉淀，继续滴加时沉淀又溶解

2. 选择题

金属钠长期露置于空气中，最后变为（ ）

- A. Na_2O B. Na_2O_2 C. NaOH D. Na_2CO_3

3. 选择题

按照物质不同的分类方法， HNO_3 应属于（ ）

- ①酸 ②氢化物 ③氧化物 ④含氧酸 ⑤难挥发性酸 ⑥混合物 ⑦一元酸 ⑧化合物。
A. ①②③④⑤⑦⑧ B. ①④⑦⑧ C. ①⑥ D. ①④⑤⑦⑧

4. 选择题

若 N_A 表示阿伏加德罗常数，下列说法正确的是（ ）

- A. 16g氧气和臭氧的混合物中含有的氧原子数为 N_A
- B. 标准状况下，22.4 L水中含有的氧原子数为 N_A
- C. $0.5\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 AlCl_3 溶液中所含 Al^{3+} 数目为 $0.5N_A$
- D. 0.1 mol 氦气所含有的原子数为 $0.2N_A$

5. 选择题

下列物质能够导电且属于电解质的是（ ）

- A. 稀盐酸 B. 蔗糖 C. 硝酸钾晶体 D. 熔融氯化钠

6. 选择题

下列反应的离子方程式书写正确的是（ ）

- A. 稀硫酸与氢氧化钡溶液反应： $\text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} = \text{BaSO}_4\downarrow$
- B. 稀 H_2SO_4 与铁粉反应： $2\text{Fe} + 6\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\uparrow$
- C. 石灰石溶于稀盐酸： $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$
- D. 氯化铜溶液与铁粉反应： $\text{Cu}^{2+} + \text{Fe} = \text{Fe}^{2+} + \text{Cu}$

7. 选择题

在无色透明溶液中，下列各组离子能大量共存的是（ ）

- A. Cu^{2+} 、 K^+ 、 Cl^- 、 NO_3^- B. Ag^+ 、 Na^+ 、 NO_3^- 、 Cl^-
C. Zn^{2+} 、 Al^{3+} 、 SO_4^{2-} 、 Cl^- D. Ba^{2+} 、 NH_4^+ 、 Cl^- 、 CO_3^{2-}

8. 选择题

已知在碱性溶液中可发生如下反应：

$2\text{R}(\text{OH})_3 + 3\text{ClO}^- + 4\text{OH}^- = 2\text{RO}_4^{n-} + 3\text{Cl}^- + 5\text{H}_2\text{O}$ 。则 RO_4^{n-} 中R的化合价是（ ）

- A. +3 B. +4 C. +5 D. +6