

福建省云霄第一中学2021-2022年高一上期期中考试化学试卷在线练习

1. 选择题

下列生活应用实例中，涉及氧化还原反应的是

- A.用白醋去除水垢(CaCO_3) B.用热的纯碱溶液清洗油污
C.小苏打用于食品发酵剂 D.补铁剂(有效成分含 Fe^{2+})与维生素C共服效果更佳

2. 选择题

下列物质按照强电解质、弱电解质、非电解质的顺序排列正确的一组是

- A. NH_4Cl 、 CH_3COOH 、 CO_2 B. HCl 、 HClO 、 CaCO_3
C. BaSO_4 、 HClO_4 、 SO_2 D. CH_3COOH 、 AgCl 、 NO_2

3. 选择题

下列单质既能跟氯气直接反应，又能跟稀盐酸反应，且产物不相同的是

- A. Cu B. Al C. Fe D. Ag

4. 选择题

硒(Se)是人体必需的微量元素，它的一种同位素是 $^{80}_{34}\text{Se}$ 。下列有关该同位素的说法正确的是()

- A.质子数为80 B.电子数为114 C.中子数为46 D.质量数为34

5. 选择题

在强酸性溶液中，下列离子组能大量共存的是

- A. Na^+ 、 Ca^{2+} 、 SO_4^{2-} 、 NO_3^- B. Mg^{2+} 、 Na^+ 、 SO_4^{2-} 、 Cl^-
C. Na^+ 、 K^+ 、 OH^- 、 Cl^- D. Ba^{2+} 、 K^+ 、 HCO_3^- 、 NO_3^-

6. 选择题

某同学将金属钠露置于空气中，观察到下列现象：银白色→变灰暗→变白色→出现液滴→白色固体。其变质过程中不可能产生的物质是

- A. Na_2O B. NaOH
C. Na_2CO_3 D. NaHCO_3

7. 选择题

卤素包括F、Cl、Br、I等元素，也是重要的成盐元素， Cl_2 、 Br_2 、 I_2 都有氧化性，其氧化性 $\text{F}_2 > \text{Cl}_2 > \text{Br}_2 > \text{I}_2$ ， F_2 与水剧烈反应， Cl_2 能把溴从溴化物中置换出来，其余以此类推。下列反应不能发生的是()

- A. $\text{Br}_2 + 2\text{KF} = \text{F}_2 + 2\text{KBr}$ B. $\text{Cl}_2 + 2\text{KI} = \text{I}_2 + 2\text{KCl}$
C. $\text{Cl}_2 + 2\text{NaBr} = \text{Br}_2 + 2\text{NaCl}$ D. $\text{Br}_2 + 2\text{KI} = \text{I}_2 + 2\text{KBr}$

8. 选择题

下列离子方程式书写正确的是

- A.钠投入到 CuSO_4 溶液： $2\text{Na} + \text{Cu}^{2+} = \text{Cu} + 2\text{Na}^+$
B.纯碱溶液中滴加少量盐酸： $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$
C.小苏打治疗胃酸过多： $\text{HCO}_3^- + \text{H}^+ = \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$