新疆生产建设兵团第十师北屯高级中学带参考答案与解析

1. 选择题

下列变化中，需加入氧化剂的是（ ）

- A. $2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2$ B. $\text{Fe}^{3+} \rightarrow \text{Fe}^{2+}$
C. $\text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Cu}$ D. $\text{MnO}_4^- \rightarrow \text{MnO}_2$

2. 选择题

粗盐的提纯，常常加入一些化学试剂，使一些可溶性的杂质离子 Ca^{2+} 、 Mg^{2+} 、 SO_4^{2-} 沉淀而除去，同时采用必要的操作以得到比较纯净的食盐，下列操作顺序正确的是（ ）

- ①加 BaCl_2 ②加 NaOH ③加 Na_2CO_3 ④加稀盐酸 ⑤过滤 ⑥蒸发结晶
A. ①③②④⑤⑥ B. ③②①⑤④⑥ C. ②①③⑤④⑥ D. ③①②⑤④⑥

3. 选择题

下列各项对应的电离方程式或离子方程式书写正确的是（ ）

- A. NaHSO_4 熔融态的电离： $\text{NaHSO}_4 = \text{Na}^+ + \text{HSO}_4^-$
B. NaHCO_3 在水中电离： $\text{NaHCO}_3 = \text{Na}^+ + \text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$
C. $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 溶于硫酸溶液： $\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$
D. 实验室制取 CO_2 ： $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$

4. 选择题

已知 HNO_3 (浓)和S加热生成 NO_2 ，该反应的含硫产物肯定不是（ ）

- A. H_2S B. SO_2 C. SO_3 D. H_2SO_4

5. 选择题

能正确表示下列化学反应的离子方程式的是（ ）

- A. 氢氧化钡溶液与稀硫酸的反应： $\text{OH}^- + \text{H}^+ = \text{H}_2\text{O}$
B. 澄清的石灰水与稀盐酸反应： $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{H}^+ = \text{Ca}^{2+} + 2\text{H}_2\text{O}$
C. 铜片插入硝酸银溶液中： $\text{Cu} + \text{Ag}^+ = \text{Cu}^{2+} + \text{Ag}$
D. 石灰石溶于稀盐酸中： $\text{CaCO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{Ca}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

6. 选择题

氢氧化钡（固体）、硫酸铜（固体）、硫酸（纯液体）这些物质可以归为一类，下列哪种物质还可以和它们归为一类（ ）

- A. 医用酒精 B. 豆浆 C. 水煤气 D. HCl （气态）

7. 选择题

已知 X_2 、 Y_2 、 Z_2 、 W_2 四种物质的氧化能力为： $\text{W}_2 > \text{Z}_2 > \text{X}_2 > \text{Y}_2$ ，下列氧化还原反应能发生的是（ ）

- A. $2\text{W}^- + \text{Z}_2 = 2\text{Z}^- + \text{W}_2$ B. $2\text{X}^- + \text{Y}_2 = 2\text{Y}^- + \text{X}_2$
C. $2\text{Y}^- + \text{W}_2 = 2\text{W}^- + \text{Y}_2$ D. $2\text{Z}^- + \text{X}_2 = 2\text{X}^- + \text{Z}_2$

8. 选择题

质量相同的两种气体A、B，在同温、同压下，A的密度小于B的。下列说法错误的是（ ）