

延安市2022年高一化学前半期期中考试免费试卷

1. 选择题

下列说法正确的是

- A. O₃是由3个氧原子构成的化合物
- B. 生石灰与水混合的过程只发生物理变化
- C. 可用丁达尔效应区分溶液与胶体
- D. 冰水混合物属于混合物

2. 选择题

在反应 $3S+6KOH=2K_2S+K_2SO_3+3H_2O$ 中，被还原的硫与被氧化的硫的质量比为

- A. 2:1 B. 1:2 C. 3:1 D. 1:3

3. 选择题

下列反应中，可用离子方程式 $H^++OH^-=H_2O$ 表示的是：

- A. $NH_4Cl+NaOH \xrightarrow{\Delta} NaCl+NH_3\uparrow+H_2O$
- B. $Mg(OH)_2+2HCl=MgCl_2+2H_2O$
- C. $NaOH+NaHCO_3=Na_2CO_3+H_2O$
- D. $NaOH+HNO_3=NaNO_3+H_2O$

4. 选择题

根据以下几个反应：

- ① $Cl_2+2KI=2KCl+I_2$ ② $2FeCl_2+Cl_2=2FeCl_3$
- ③ $2FeCl_3+2KI=2FeCl_2+2KCl+I_2$
- ④ $I_2+SO_2+2H_2O=H_2SO_4+2HI$

判断氧化性由强到弱的顺序是

- A. $Cl_2>I_2>Fe^{3+}>SO_2$ B. $Cl_2>Fe^{3+}>I_2>SO_2$
C. $Cl_2>Fe^{3+}>SO_2>I_2$ D. $Fe^{3+}>I_2>Cl_2>SO_2$

5. 选择题

把7.4 g $Na_2CO_3\cdot 10H_2O$ 和 $NaHCO_3$ 组成的混合物溶于水配成100mL溶液，其中 $c(Na^+)=0.6mol/L$ 。若把等质量的混合物加热至恒重，残留物的质量是

- A. 5.28g B. 2.12g C. 4.22g D. 3.18g

6. 选择题

下列说法正确的是

- ① $Fe(OH)_3$ 胶体和 $CuSO_4$ 溶液都是混合物 ② $BaSO_4$ 是一种难溶于水的强电解质
 - ③置换反应都是离子反应 ④冰醋酸、纯碱、小苏打分别属于酸、碱、盐
- A. ②③ B. ②④ C. ①② D. ③④

7. 选择题

3mol SO_3^{2-} 一恰好将2mol XO_4^- 还原，则X元素在还原产物中的化合价是

- A. +1 B. +2 C. +3 D. +4

8. 选择题