

## 勐腊县第二中学高一化学上册期末考试同步考试检测

### 1. 选择题

已知还原性  $\text{Cl}^- < \text{Fe}^{2+} < \text{H}_2\text{O}_2 < \text{I}^- < \text{SO}_2$ ，下列反应不能发生的是

- A.  $2\text{Fe}^{3+} + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{SO}_4^{2-} + 4\text{H}^+ + 2\text{Fe}^{2+}$
- B.  $\text{I}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{HI}$
- C.  $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightleftharpoons \text{SO}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$
- D.  $\text{Cl}_2 + 2\text{Fe}^{2+} \rightleftharpoons 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$

### 2. 选择题

下列鉴别物质的方法能达到目的是

- A. 用硝酸钡溶液鉴别硝酸银溶液和碳酸钠溶液
- B. 用加热方法鉴别氯化钠固体和氢氧化钠固体
- C. 用氢氧化钠溶液鉴别氯化铁溶液和硫酸铁溶液
- D. 用硝酸银溶液鉴别氯化钠溶液和氯化钾溶液

### 3. 选择题

证明某溶液只含有  $\text{Fe}^{2+}$  而不含有  $\text{Fe}^{3+}$  的实验方法最好是 ( )

- A. 先滴加氯水，再滴加  $\text{KSCN}$  溶液后显红色
- B. 先滴加  $\text{KSCN}$  溶液，不显红色，再滴加氯水后显红色
- C. 滴加  $\text{NaOH}$  溶液，先产生白色沉淀，后变灰绿，最后呈红褐色
- D. 只需滴加  $\text{KSCN}$  溶液

### 4. 选择题

已知反应  $4\text{CuO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Cu}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ ，关于该反应的叙述不正确的是

- A. 固体的颜色由黑色变为红色
- B. 铜元素被还原，氧元素部分被氧化
- C. 16 g 氧化铜分解时转移电子 0.2 mol
- D. 可说明热稳定性：氧化铜  $>$  氧化亚铜

### 5. 选择题

向一定量的  $\text{Fe}$ 、 $\text{FeO}$ 、 $\text{Fe}_2\text{O}_3$  的混合物中加入 100 mL 浓度为 1.0 mol/L 的盐酸，恰好使混合物完全溶解，放出 224 mL 的气体（标准状况）。所得溶液中加入  $\text{KSCN}$  溶液后无血红色出现。若用足量的  $\text{CO}$  在高温下还原相同质量的此混合物，能得到铁的质量是 ( )

- A. 11.2 g B. 5.6 g C. 2.8 g D. 1.4 g

### 6. 选择题

下列各组中两溶液间的反应，不能用同一离子方程式来表示的是 ( )

- A.  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{HCl}$ ;  $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{HNO}_3$
- B.  $\text{Fe} + \text{HCl}$ ;  $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4$
- C.  $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$ ;  $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$
- D.  $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4$ ;  $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{HCl}$

### 7. 选择题

若使下列物质水溶液的浓度增大，可选用加热蒸发的是

- A. 浓盐酸 B. 稀硫酸
- C. 饱和食盐水 D. 饱和硫酸铜溶液