

## 2022广西高二上学期人教版高中化学期中考试

1.

等物质的量的SO<sub>2</sub>和SO<sub>3</sub>相比较，下列结论中错误的是

- A. 它们的分子数目之比为1:1    B. 它们所含氧原子数目之比为2:3  
C. 它们的质量之比为1:1    D. 它们所含原子数目之比为3:4

2.

在一定条件下，RO<sub>3</sub><sup>-</sup>与R<sup>-</sup>可发生反应：RO<sub>3</sub><sup>-</sup>+5R<sup>-</sup>+6H<sup>+</sup>==3R<sub>2</sub>+3H<sub>2</sub>O，下列关于R元素的叙述中，正确的是

- A. 元素R位于周期表中第VA族    B. RO<sub>3</sub><sup>-</sup>中的R只能被还原  
C. R<sub>2</sub>在常温常压下一一定是气体  
D. 若1 mol RO<sub>3</sub><sup>-</sup>参与该反应，则转移的电子的物质的量为5 mol

3.

在常温下，发生下列几种反应 2KMnO<sub>4</sub>+16HCl=2KCl+2MnCl<sub>2</sub>+5Cl<sub>2</sub>↑+8H<sub>2</sub>O

□Cl<sub>2</sub>+2NaBr=2NaCl+Br<sub>2</sub>    □Br<sub>2</sub>+2FeBr<sub>2</sub>=2FeBr<sub>3</sub>根据上述反应，下列结论正确的是

- A. 还原性强弱顺序为：Br<sup>-</sup>>Fe<sup>2+</sup>>Cl<sup>-</sup>  
B. 氧化性强弱顺序为：MnO<sub>4</sub><sup>-</sup>>Cl<sub>2</sub>>Br<sub>2</sub>>Fe<sup>3+</sup>  
C. 反应□中，当生成1molCl<sub>2</sub>时，被氧化的HCl为3.2mol  
D. 溶液中可发生反应：2Fe<sup>3+</sup>+2Cl<sup>-</sup>=2Fe<sup>2+</sup>+Cl<sub>2</sub>↑

4.

下列离子方程式正确的是

- A. 向NaHCO<sub>3</sub>溶液中加入NaOH溶液：HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>+OH<sup>-</sup>==CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>+H<sub>2</sub>O  
B. 澄清石灰水中加盐酸：2H<sup>+</sup>+Ca(OH)<sub>2</sub>==Ca<sup>2+</sup>+2H<sub>2</sub>O  
C. 氯气溶于水：Cl<sub>2</sub>+H<sub>2</sub>O⇌2H<sup>+</sup>+ClO<sup>-</sup>+Cl<sup>-</sup>  
D. 向Ba(OH)<sub>2</sub>溶液中滴加稀硫酸：Ba<sup>2+</sup>+OH<sup>-</sup>+H<sup>+</sup>+SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>==BaSO<sub>4</sub>↓+H<sub>2</sub>O