高一年级化学第九课时课后作业

**自热包中的化学原理1**

1．下列反应中，CO2作氧化剂的是（ ）

A． Ca(OH)2＋CO2===CaCO3↓＋H2O

B． CO2＋C2CO

C． 2Fe2O3＋3C4Fe＋3CO2↑

D． CO＋H2OH2＋CO2

2．下列物质分类不正确的是（　　）

A． Na2O、CuO均为碱性氧化物

B． 氢氧化铁胶体、雾均为胶体

C． 烧碱、氯水、铜均为电解质

D． 盐酸、生铁、漂白粉均为混合物

3．下列元素中，属于第三周期的是（　　）

A．氢 B．碳 C．氧 D．铝

4．下列离子方程式正确的是（　　）

A． 锌与盐酸溶液反应：Zn + 2H+=== Zn2++H2↑

B． 硫酸溶液中加入氢氧化钡溶液至中性：H+++Ba2++OH﹣===BaSO4↓+H2O

C．氢氧化钠与稀硫酸反应：2H++O2﹣===H2O

D． 碳酸氢钠溶液中加入盐酸：+2H+===CO2↑+H2O

5．下列关于物质性质的比较，正确的是

|  |  |
| --- | --- |
| A．金属性：Al＞Na | B．稳定性：HF＞HCl |
| C．酸性：H2SiO3＞H2SO4 | D．碱性：Al(OH)3＞Mg(OH)2 |

6．下列叙述正确的是（　　）

A．常温常压下，14 g N2含有的分子数约为3.01×1023

B．64 g SO2含有的氧原子数约为6.02×1023

C．标准状况下，22.4 L H2O含有的分子数约为6.02×1023

D．2 L 0.5 mol·L− 1 MgCl2溶液中，含有的Cl－数约为6.02×1023

7．下列反应中必须加入还原剂才能进行的是（ ）

A． Cl2→Cl－

B． Zn→Zn2＋

C． H2→H2O

D． CaO→Ca(OH)2

8．下列反应的离子方程式书写正确的是

|  |
| --- |
| A．Fe与FeCl3溶液：Fe + Fe3+== 2Fe2+ |
| B．稀HCl与KOH溶液：H+ +OH－==H2O |
| C．CaCO3与稀HCl：CO32－+ 2H+==CO2↑+H2O |
| D．FeO与稀H2SO4：FeO+ 2H+ == Fe3+ + H2O |

9．下列除杂试剂和分离方法都正确的是

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 选项 | 物质（括号内为杂质） | 除杂试剂 | 分离方法 |
| A | Fe（Cu） | 盐酸 | 过滤 |
| B | CO2（HCl） | NaOH溶液 | 洗气 |
| C | FeCl2溶液（FeCl3） | 铁粉 | 过滤 |
| D | Fe2O3（Al2O3） | 盐酸 | 过滤 |

10．下列反应中，水既不是氧化剂、也不是还原剂的氧化还原反应是（ ）

A． 2Na2O2＋2H2O===4NaOH＋O2↑

B． CaO＋H2O===Ca(OH)2

C．2Na＋2H2O=== 2NaOH＋H2↑

D． 2F2＋2H2O===4HF＋O2