化学 期末测试（基础卷）

人教版高一上学期 | 姓名：_____ 得分：_____

一、单选题

1. 下列物质分类正确的是：

A. 纯碱——碱

B. 盐酸——纯净物

C. 干冰——酸性氧化物

D. 氢氧化铁胶体——悬浊液

2. 下列离子方程式书写正确的是：

A. 铁与稀硫酸反应：$2Fe + 6H^+ \rightarrow 2Fe^{3+} + 3H_2\uparrow$

B. 碳酸钙溶于醋酸：$CaCO_3 + 2H^+ \rightarrow Ca^{2+} + CO_2\uparrow + H_2O$

C. 铜片插入硝酸银溶液中：$Cu + Ag^+ \rightarrow Cu^{2+} + Ag$

D. 氧化铜溶于盐酸：$CuO + 2H^+ \rightarrow Cu^{2+} + H_2O$

3. 在强酸性溶液中，下列各组离子能大量共存的是：

A. Na^+、K^+、OH^-、Cl^-

B. K^+、Na^+、NO_3^-、SO_4^{2-}

C. NH_4^+、Al^{3+}、SO_4^{2-}、Cl^-

D. Ba^{2+}、Na^+、CO_3^{2-}、Cl^-

4. 下列关于氧化还原反应的判断，正确的是：

A. 有单质参加的反应一定是氧化还原反应

B. 氧化还原反应中，得电子的物质被还原

C. 金属单质在化学反应中只能作氧化剂

D. 非金属单质在化学反应中只能作还原剂

5. 下列关于钠及其化合物的性质叙述错误的是：

A. 钠切开后表面变暗是因为生成了Na_2O

B. Na_2O_2可用于呼吸面具供氧

C. Na_2CO_3比$NaHCO_3$的热稳定性差

D. 金属钠着火不能用泡沫灭火器灭火

6. 实验室制备氯气的装置中，除去Cl_2中混有的HCl气体，应选用的试剂是：

A. 浓硫酸

B. 饱和食盐水

C. 澄清石灰水

D. 氢氧化钠溶液

7. 下列说法正确的是：