2020年高二化学会考复习7（离子方程式）

1．下列反应的离子方程式不正确的是（　　）

A．锌与硫酸铜溶液反应：$Zn + Cu^{2+} = Zn^{2+} + Cu$　B．氢氧化钠与盐酸反应：$OH^- + H^+ = H_2O$

C. 铁与稀盐酸反应：$2Fe + 6H^+ = 2Fe^{3+} + 3H_2\uparrow$　D. 氯化钡与硫酸反应：$Ba^{2+} + SO_4^{2-} = BaSO_4\downarrow$

2．下列反应的离子方程式正确的是（　　）

A．碳酸钠与氯化钡混合：$Ba^{2+}+CO_3^{2-}=BaCO_3\downarrow$ B．铁片溶于稀硝酸：$2Fe+6H^+=2Fe^{3+}+3H_2\uparrow$

C．碳酸钙溶于盐酸中：$CO_3^{2-}+2H^+=CO_2\uparrow+H_2O$　D．氢氧化铜溶于稀硫酸中：$OH^-+H^+=H_2O$

3．下列离子方程式书写正确的是（　　）

A．硫酸铜与氢氧化钡溶液混合：$SO_4^{2-}+Ba^{2+}=BaSO_4\downarrow$　B．氨气通入盐酸中：$NH_3+H^+=NH_4^+$

C．钠投入硫酸铜溶液中：$2Na+Cu^{2+}=Cu+2Na^+$　D．氯气通入溴化钠溶液：$Cl_2+Br^-=Br_2+Cl^-$

4．下列离子方程式中，正确的是（　　）

A. 把硫酸滴在铜片上：$Cu+2H^+=Cu^{2+}+H_2\uparrow$　B. 把盐酸滴在石灰石上：$CO_3^{2-}+2H^+=H_2O+CO_2\uparrow$

C. 碳酸氢钠溶液与盐酸：$HCO_3^-+H^+=H_2CO_3$　D. 把硝酸银溶液滴入盐酸中：$Ag^++Cl^-=AgCl\downarrow$

5．下列反应的离子方程式正确的是（　　）

A．碳酸钙跟盐酸反应：$CO_3^{2-} + 2H^+ = CO_2\uparrow + H_2O$

B．氨水跟盐酸反应：$OH^- + H^+ = H_2O$

C．氢氧化钡跟稀硫酸反应：$Ba^{2+} + 2OH^- + 2H^+ + SO_4^{2-} = BaSO_4\downarrow + 2H_2O$

D．醋酸溶液与氢氧化钠溶液反应：$H^+ + OH^- = H_2O$

6．能正确表示下列化学反应的离子方程式是（　　）

A．氢氧化钡溶液与盐酸的反应 $OH^- + H^+ = H_2O$

B．把硫酸滴在铜片上 $Cu+2H^+ = Cu^{2+}+H_2\uparrow$

C．铜片插入硝酸银溶液中 $Cu + Ag^+ = Cu^{2+}+Ag$

D．澄清的石灰水与稀盐酸反应 $Ca(OH)_2+2H^+ = Ca^{2+}+2H_2O$

7．下列离子方程式正确的是（　　）

A．铜和硝酸银溶液反应：$Cu + Ag^+ = Cu^{2+} + Ag$

B．铁和稀硫酸反应：$2Fe + 6H^+ = 2Fe^{3+} + 3H_2\uparrow$

C．硫酸钠溶液和氯化钡溶液反应：$Ba^{2+} + SO_4^{2-} = BaSO_4\downarrow$

D．碳酸钙与稀盐酸反应：$CO_3^{2-} + 2H^+ = CO_2\uparrow + H_2O$

8．下列离子方程式书写正确的是（　　）

A．铁粉与稀盐酸反应 $Fe+6H^+=Fe^{3+}+3H_2\uparrow$

B．氯气通人碘化钾溶液中 $Cl_2+I^-=Cl^-+I_2$

C．氨水与氧化铝溶液反应 $Al^{3+}+3NH_3\cdot H_2O=Al(OH)_3\downarrow+3NH_4^+$

D．稀硫酸与氢氧化钡溶液反应 $Ba^{2+}+SO_4^{2-}=BaSO_4\downarrow$

9．下列离子方程式书写正确的是（　　）

A．氢氧化钡溶液与硫酸铜溶液反应：$Ba^{2+}+SO_4^{2-}=BaSO_4\downarrow$

B．醋酸与碳酸钠溶液反应：$2H^{+}+C0_3^{2-}=H_20+C0_2\uparrow$

C．氨水与氯化铝溶液反应：$30H^{-}+Al^{3+}=Al(OH)_3\downarrow$

D．氯气通入溴化钠溶液中：$Cl_2+2Br^{-}=2Cl^{-}+Br_2$

10．下列离子方程式书写错误的是（　　）

A、铝粉投入到 NaOH 溶液中：$2Al+2OH^{-}=2AlO_2^{-}+H_2\uparrow$

B、$Al(OH)_3$ 溶于 NaOH 溶液中：$Al(OH)_3+OH^{-}=AlO_2^{-}+2H_2O$

C、$AlCl_3$ 溶液加少量 NaOH 溶液：$Al^{3+}+3OH^{-}=Al(OH)_3\downarrow$

D、Al_2O_3 粉末溶于 NaOH 溶液中：$Al_2O_3+2OH^{-}=2AlO_2^{-}+H_2O$

11．下列反应的离子方程式正确的是（　　）

A．氯化亚铁溶液中通入氯气：$Fe^{2+}+Cl_2=Fe^{3+}+2Cl^{-}$

B．氯化铁溶液中加入铜粉：$Fe^{3+}+Cu=Fe^{2+}+Cu^{2+}$

C．氯化铁溶液中加入铁粉：$Fe^{3+}+Fe=2Fe^{2+}$

D．氢氧化铜溶于稀硫酸中 $Cu(OH)_2+2H^{+}=Cu^{2+}+2H_2O$

12．能用离子方程式“$H^{+}+OH^{-}=H_2O$”表示的化学反应是（　　）

A．$CaCO_3+2HCl=CaCl_2+CO_2\uparrow+H_2O$　　B．$2KOH+MgCl_2=2KCl+Mg(OH)_2\downarrow$

C．$Ba(OH)_2+H_2SO_4=BaSO_4\downarrow+2H_2O$　　D．$NaOH+HCl=NaCl+H_2O$

13．能用离子方程式“$H^{+}+OH^{-}===H_2O$”表示的化学反应是（　　）

A、$4HNO_3\xlongequal{光照}2H_2O+4H_2O\uparrow+O_2\uparrow$　　B、$NaOH+HCl=NaCl+H_2O$

C、$Fe_2O_3+6HCl=2FeCl_3+3H_2O$　　D、$2H_2+O_2\xlongequal{点燃}2H_2O$

13．能用离子方程式 $H^{+}+OH^{-}=H_2O$ 表示的反应是（　　）

A.$Cl_2+2NaBr=Br_2+2NaCl$

B.$Na_2CO_3+2HCl=2NaCl+H_2O+CO_2\uparrow$

C.$BaCl_2+H_2SO_4=BaSO_4\downarrow+2HCl$

D.$NaOH+HNO_3=NaNO_3+H_2O$

15．下列化学方程式能用离子方程式“$CO_3^{2-}+2H^{+}=CO_2\uparrow+H_2O$”表示的是（　　）

A．$CaCO_3+2HCl=CaCl_2+CO_2\uparrow+H_2O$　　B．$NaHCO_3+HNO_3=NaNO_3+CO_2\uparrow+H_2O$

C．$Na_2CO_3+2CH_3COOH=CH_3COONa+CO_2\uparrow+H_2O$　　D．$Na_2CO_3+H_2SO_4=Na_2SO_4+CO_2\uparrow+H_2O$

16．下列化学方程式中，离子方程式不能用“$Ba^{2+}+SO_4^{2-}=BaSO_4\downarrow$”表示的是（　　）

A．$Ba(NO_3)_2+H_2SO_4=BaSO_4\downarrow+2HNO_3$　　B．$BaCl_2+Na_2SO_4=BaSO_4\downarrow+2NaCl$

C．$BaCO_3+H_2SO_4=BaSO_4\downarrow+CO_2\uparrow+H_2O$　　D．$BaCl_2+H_2SO_4=BaSO_4\downarrow+2HCl$