**泸县二中实验学校高2023届2022年秋期化学专题通关练（1）**

**离子方程式的书写**

班级： 姓名：

1. Na2SO4溶液与AgNO3溶液混合：

（2）铵盐溶液与强碱溶液混合加热检测NH：

（3）过氧化钠溶于水：

（4）用MnO2与浓盐酸共热制Cl2：

（5）Ba(OH)2溶液与(NH4)2SO4溶液混合：

（6）向MgSO4溶液中加入(NH4)2CO3溶液生成Mg(OH)2·MgCO3：

（7）向MnF2溶液中加入NH4HCO3生成MnCO3：

（8）已知PbSO4不溶于水，但可溶于醋酸铵溶液，反应方程式如下：

PbSO4＋2CH3COONH4===(CH3COO)2Pb＋(NH4)2SO4将硫化钠溶液与醋酸铅溶液混合，可生成沉淀，写出反应的离子方程式：

（9）向CuSO4溶液中通入H2S气体：

（10）硫酸铝溶液中加入过量氨水：

（11）酸性溶液中KIO3与KI反应生成I2：

（12）用过氧化氢从酸化的海带灰浸出液中提取碘：

（13）FeO和稀HNO3的反应：

（14）向NaClO溶液中通入少量SO2：

（15）向FeBr2溶液中通入等量Cl2：

（16）少量Ca(OH)2和NaHCO3溶液反应：

（17）SO2通入酸性KMnO4溶液中：

（18）NaOH溶液与过量H2C2O4溶液反应：

（19）用Na2SO3溶液吸收少量Cl2：

（20）用碘滴定法测定葡萄酒中焦亚硫酸钠(Na2S2O5)残留量时，写出滴定反应的离子方程式

（21）钛铁矿(主要成分为FeTiO3，Ti为＋4价)加盐酸“酸浸”后钛主要以TiOCl的形式存在，写出相应反应的离子方程式：

（22）用碳酸钠溶液处理水垢中的硫酸钙：

（23）碳酸镁与稀盐酸反应：

（24）亚硫酸氢钠的水解：

（25）Ca(HCO3)2溶液中滴入少量Ca(OH)2溶液：：

（26）饱和Na2CO3溶液中通入过量CO2：

（27）氢氧化钠溶液中通入少量二氧化硫：

（28）浓硝酸中加入过量铁粉并加热：

（29）等体积等物质的量浓度的Ba(OH)2溶液与NH4HCO3溶液混合：

（30）NH4HCO3溶液和过量Ca(OH)2溶液混合：

（31）FeSO4溶液中加入盐酸酸化的H2O2：

（32）0.01 mol·L－1 NH4Al(SO4)2溶液与0.02 mol·L－1 Ba(OH)2溶液等体积混合：

（33）向H2O2溶液中滴加少量FeCl3：

（34）CuSO4溶液中滴加稀氨水：

（35）少量CO2通入NaAlO2溶液中：

（36）*n*[Ba(OH)2]∶*n*(NaHSO4)＝1∶2混合反应：

（37）等浓度等体积NH4Al(SO4)2与Ba(OH)2溶液混合反应：