校本作业9：离子反应 离子方程式

1.书写下列反应的离子方程式。

（1）NaCl 溶液和 AgNO3溶液

（2）Ba(OH)2 溶液和 H2SO4 溶液

（3）MgO 与稀盐酸反应

（4）NaHSO4 与 NaHCO3 溶液

（5）用碳酸钙与稀盐酸反应制备二氧化碳

（6）铁与稀硫酸反应生成氢气

（7）二氧化碳与澄清石灰水反应生成沉淀

（8）氢氧化铜溶于稀硫酸

（9）溶液和溶液混合：；

（10）溶液和溶液混合：；

（11）溶液和溶液混合：。

2.写出一个下列离子方程式表示的化学方程式。

①CO＋2H＋=CO2↑＋H2O：

②Ag＋＋Cl-=AgCl↓：

③Cu2＋＋2OH-=Cu(OH)2↓：

④SO2＋2OH-=SO＋H2O：