**高一年级化学第19课时**

**漂粉精性质的探究（1）**

**拓展提升任务**

【参考答案】

1.（1）Na2SO3 + H2SO4 == Na2SO4 + SO2↑ + H2O （2）BaSO4

（3）滴入浓硫酸前，打开弹簧夹，向装置中通入N2，一段时间后关闭弹簧夹

（4）BaCl2溶液中没有白色沉淀产生（或无明显现象）

**2.** （1）④ Cl2+H2O=H++Cl-+HClO、Cl-+Ag+ = AgCl↓

（2）＞ 核外电子层数：Cl＜I，原子半径：Cl＜I

（3）H+ (或HCl) HClO

（4）反应后向溶液中加入1 mL 2% AgNO3溶液，产生的沉淀量明显大于实验④（其他合理性答案均可）

（5）由于2HClO  2HCl+O2↑，使O2体积分数增加；Cl2与水不断反应和HClO分解生成的HCl使溶液中*c*(Cl-)增大 溶液的pH随时间增长逐渐减小（最终不变）