**高一年级化学第20课时**

**漂粉精性质的探究（2）**

**拓展提升任务**

【参考答案】

1. （1）Cl2

（2）漂白或氧化

（3）Cl2 + H2O == HCl + HClO

光

（4）2HClO===2HCl + O2↑

（5）1 mL蒸馏水 红色褪去

（6）Cl2 + 2AgNO3 + H2O == AgCl↓ + AgClO↓ + 2HNO3

2.（1）Cu+2H2SO4（浓）加热= CuSO4+SO2↑+2H2O

（2）SO2 具有还原性，FeCl3有氧化性 由黄变浅绿

（3）Fe3+ + 3OH-= Fe(OH) 3↓

用氯化铁和氢氧化钠溶液反应，将氢氧化钠滴入氯化铁溶液中，有红褐色沉淀生成，说明氯化铁溶液和氢氧化钠溶液可以反应。