**高一年级化学第2课时《硫酸》拓展任务-参考答案**

1．

（1）Cu+2H2SO4（浓）CuSO4+SO2↑+2H2O

（2）铜；硫酸；

（3）

（4）117.6

2．没有 因随反应Cu+2H2SO4(浓) CuSO4+SO2↑+2H2O的进行，硫酸变稀，不与Cu反应，故H2SO4不会耗完； 第二 既节省H2SO4又防止产生SO2造成污染

3.（1）脱水

（2）①SO2

②不能，SO2也能使澄清石灰水变浑浊

③C＋2H2SO4(浓) CO2↑ +2SO2↑ +2H2O

4．（1） Cu+2H2SO4（浓）CuSO4+SO2↑+H2O （2） 防止倒吸

（3）CuSO4 ， 浓硫酸中含水少，生成的硫酸铜较多，浓硫酸的吸水作用

（4）由于SO2溶解度较大，澄清石灰水中Ca（OH）2含量低，生成了Ca（HSO3）2溶液的缘故；取样后，向其中加入氢氧化钠溶液，观察是否有沉淀生成（或者加热、加盐酸检验SO2气体等方法）

（5）打开A容器上的弹簧夹，向里通入空气，将装置中的SO2赶到E中，最后再在B中加入NaOH溶液盖上塞子，振荡即可（注：直接在A中加NaOH溶液不给分）