**2016高三惠州第三次调研考理综**

化学参考答案和评分标准

1. **(14分）**

**⑴** 2Fe2+ + H2O2 + 2H＋ ＝ 2Fe3+ ＋2H2O （2分，未配平扣1分)

**(2)**  AC (2分，选一个对的得1分，全对得2分，一对一错或其它错误不得分） 使Fe3+转化为Fe（OH)3，达到除去Fe3+的目的 （2分）。

**⑶** B (2分），

**(4)** Cu + H2O2＋H2SO4 ＝ CuSO4+2H2O (2分，未配平扣1分）

**⑸** 蒸发浓缩、冷却结晶 （1分）

**(6)** 98%(或98.00%） （2分） 偏低 （1分）

**27.（15分）**

**⑴** 2 NO (g)＋2 CO (g)＝N2 (g)＋2 CO2(g) *ΔH* ＝—759.8 kJ·mol—1 （3分）

（热量计算错误或没有写负号扣2分）

**⑵** ①0.125（2分）

② （2分） ③ 升温（2分） 增压（2分） *K*1 ＜ *K*（2分）

**⑶** SO2-2e—＋2H2O＝4H＋＋SO42—  （2分，未配平扣1分）

**28.（14分）**

**⑴**2Cl－＋2H2O Cl2↑＋2H2 ↑＋2OH－ (3分，未配平扣1分，没通电扣2分)

左（2分）

**⑵** B连C（2分）、 Cl2+2NaOH=H2O+NaCl+NaClO （2分，未配平扣1分）

**⑶** 浓硫酸（1分），氢气还原氧化铜时，氢气不能全部反应，误差太大（2分）

**⑷** 20.0% （或20%）（2分）

**选做题（共15分，35、36、37任选一题）**

1. **（15分）**

**⑴** FeCl3、CuCl2（各1分 共2分，）;

**⑵** c（2分）;

**(3)** 过滤（1分）；KSCN溶液（1分）；

**(4)** 抑制氯化铜水解（2分）

**⑸** 2Cu2＋＋2Cl－＋SO2＋2H2O学科网(www.zxxk.com)--教育资源门户，提供试卷、教案、课件、论文、素材及各类教学资源下载，还有大量而丰富的教学相关资讯！2CuCl↓+4H＋＋SO42－ （3分,未配平扣1分）

**⑹**  ① ｄｅｊｈｆｇｂ （2分）；② 检查装置的气密性（1分）

③ 产生大量棕黄色烟（1分）

1. **（15分）**

**⑴** CH3CHO+2Ag(NH3)2OH CH3COONH4+2Ag↓+3NH3 +H2O

（2分，未配平扣1分）

1. 羟基、羧基（2分）、 取代反应 （1分） ；（3）3 （2分）

**⑷**  + 2NaOH   + H2O （2分，未配平扣1分）

**(5)** 2 (2分）

**⑹**（4分，每个步骤1分）

