**深圳实验学校2017届高三化学第七周周末作业（20161015周六发）**

**答 案**

**选择题**

**1C 2B 3B 4D 5D 6D 7B 8D 9C 10C**

**11D 12C 13B 14D 15B 16A 17D 18C 19D 20B 21B**

**22 .**

**(1)4HCl(浓)+MnO2==MnCl2+2H2O+Cl2↑**

**(2)D中直型玻璃管充满黄绿色气体；**

**防止铁与空气加热反应生成其他产物；**

**(3)导管太细易被产品凝结堵塞，含Cl2的尾气排入空气易造成环境污染 。**

**(4)产品易潮解变质 ；**

**(5)在瓶E和F之间连接装有干燥剂的装置;在B与C之间连一个盛有饱和NaCl溶液的洗气瓶。**

**23.**

**(1) CuSO4或Cu2+; 温度过低溶解速率慢，温度过高铵盐易分解；**

**(2)2Cu2+ + SO32- + 2Cl- + H2O==2CuCl ↓+ SO42- + 2H+**

**(3)硫酸**

**(4)醇洗有利于加快去除CuCl表面水分，防止其水解氧化**

**(5)Fe + 2Cu2+ + 2Cl- ==Fe2+ + CuCl**

**(6)(59.7ab/m)%**

**24.**

**(1) 2:1;**

**(2)①3H2O+6ClO2-+NCl3==NH3↑+6ClO2↑+3Cl-+3OH- ; ②C**

**(3) ①2ClO2 + 10I- + 8H+==2Cl- + I2 + 4H2O；**

**②淀粉；当最后一滴Na2S2O3溶液滴入时，锥形瓶中溶液的蓝色退去，且半分钟内不恢复，说明已达到滴定终点；③0.02700**

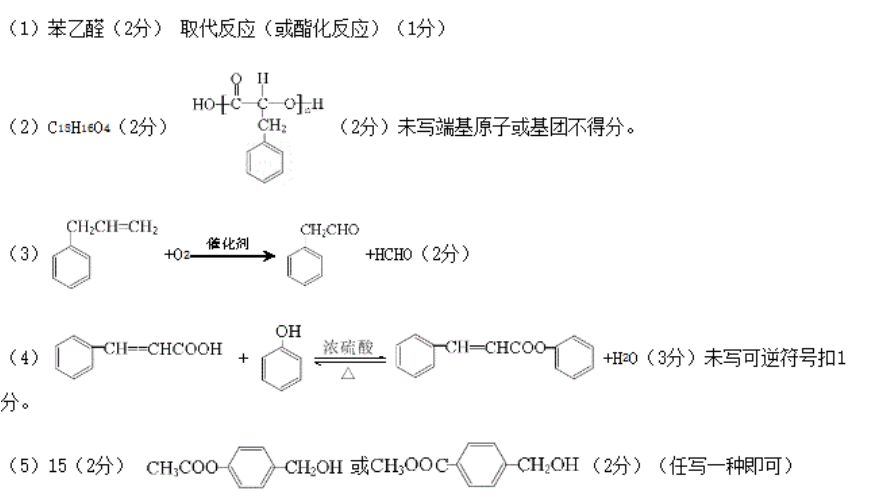
**25.**

**(1) C**

**(2) < ; >**

**(3) 75%; 1.3; 正反应**

**26.**

****