**2016秋--2017春寒假作业 化学（一）参考答案**

1--7：C B D D C B B

8、(1)比较Cl2与HClO的漂白性(或验证Cl2的漂白性)

 (2)干燥Cl2(或吸收A气体中的水)　B中布条不褪色，C中布条褪色

 (3)Cl2有毒，污染空气　所选尾气处理装置如图



9、(1)(NH4)2S　O2　H2O (2)H2SO4　2H2S＋3O22SO2＋2H2O

 (3)HNO3　4NH3＋5O24NO＋6H2O

10、(1)CaCO3＋2H＋===Ca2＋＋H2O＋CO2↑ (2)饱和碳酸氢钠溶液

 (3)没有除去气体中的水蒸气，高温下水蒸气与炭反应生成H2和 CO，H2也能还原CuO (4)碳　C＋CO22CO(5)检查装置的气密性

(6)E装置中黑色CuO变成红色　CuO＋COCu＋CO2　(7)D　E　②

11、(1)0.448 L　 (2)Cu2＋：3 mol·L－1 H＋：1 mol·L－1

 NO：1 mol·L－1　 SO：3 mol·L－1

**2016秋--2017春寒假作业 化学（二）参考答案**

**1-7 B A A B D C B**

1. (1) 过滤 (2) 滴加盐酸至无气泡放出为止；局部过热，造成

 固体 (或溶液)飞溅；　停止加热(或熄灭酒精灯)

 (3)猜想Ⅰ：有气泡放出，小烧杯内有白色沉淀生成(或石灰水变浑浊)

 猜想Ⅱ：稀盐酸(或稀硝酸)　猜想Ⅱ不成立

 猜想Ⅲ：滴入BaCl2或Ba(OH)2或Ba(NO3)2]溶液和稀HNO3

有白色沉淀生成且不溶于稀HNO3

1. (1) Fe3＋、Cu2＋ (2) Ag＋ Ag＋＋ Cl－=== AgCl↓

 (3) Mg2＋ Mg2＋＋2OH－=== Mg(OH)2↓ (4) B

10、(1) ①加热烧杯时缺石棉网　②温度计的水银球不应插入液体中，而应位于蒸馏烧瓶支管口处 ③冷凝管进出水的方向错误，应下口进水，上口出 水

 (2)使蒸馏烧瓶受热均匀，控制温度不超过100 ℃ 蒸馏烧瓶

1. (1) 稀HNO3　 气泡(试管内有气体产生的)　 Na2CO3溶液

 CO＋2H＋===H2O＋CO2↑

(2) Ba(NO3)2溶液　 白色沉淀　 Na2SO4溶液

 Ba2＋＋SO === BaSO4↓

(3) AgNO3溶液　 白色沉淀　 NaCl溶液

 Ag＋＋Cl－===AgCl↓　 NaNO3溶液

**2016秋--2017春寒假作业 化学（三）参考答案**

1--7D B B C B C A

8、(1)②④⑥⑨　(2)①③⑦⑨⑩　(3)⑤⑧　(4)①③⑦⑩

9、（1）D（2）C（3）D（4）Ag2O > H2O2 > K2CrO4

10、（1）NaHSO4、Ba(NO3)2、K2SO4、K2CO3

（2）Ba2+ + SO42- = BaSO4↓、BaCO3 + 2H+ = Ba2+ + CO2↑ + H2O

（3）向D中加入足量的稀盐酸，将产生的无色无味的气体通入澄清的石灰水中，可以看到石灰水变浑浊，即证明D中含有CO32-。

 11、(1) 6.02×1023　 1.204×1024　 6.02×1023 2　 1

 (2) 0.5 mol　 1.204×1024　 6.02×1023 (3) 3

 (4) 17∶16　 (5) 4∶3 (6) 80%　 8.4

 (7) (8) 5(*a*＋*b*－*d*) g·mol－1

**2016秋--2017春寒假作业 化学（四）参考答案**

1--7：B C B A C A A

8、(1)H2O2　(2)H2CrO4　Cr(OH)3

 (3) ===2Cr(OH)3↓＋3O2↑＋2H2O　(4)3.36 L

9、(1) 0.62　 2NaHCO3Na2CO3＋H2O＋CO2↑　1.68　 1.06

 (2) Na2CO3＋2HCl===2NaCl＋H2O＋CO2↑

 2.12　 1.06　 1.06　 (3) 1.26

10、　(1)B　(2)B　(3)C　(4)D

 (5)①检验铁元素的价态，可以考虑先观察其水溶液的颜色：含Fe2＋的溶液为浅绿色，含 Fe3＋的溶液为棕黄色。然后将其与NaOH溶液或KSCN溶液反应观察产物的颜色来检验：Fe2＋与NaOH溶液反应生成不稳定的白色沉淀Fe(OH)2，该白色沉淀暴露在空气中会迅速转变为灰绿色，最后变为红褐色沉淀Fe(OH)3，Fe2＋和KSCN溶液作用没有颜色变化；而Fe3＋与NaOH溶液直接生成红褐色沉淀，或与KSCN溶液作用呈红色。

②为使铁元素被人体较好地吸收，需将＋3价铁元素转化为＋2价铁元素，可以考虑加 还原剂，但该还原剂必须对人体健康无害。

1. （1）Fe Al2O3 H2

 （2）Al3＋＋3NH3·H2O = Al(OH)3 ↓＋3NH4＋

 （3）Fe2＋ （4）Fe2O3 ＋AlAl2O3 ＋2Fe