2017春季班初三化学精炼题集参考答案

第一课时

一、① 红色，无色 ② 盐+氢气，置换 ③ 盐+水，复分解 ④ 盐+水，中和，复分解 ⑤ 新酸+新盐 复分解

二、HCl、CH3COOH、H2SO4、H2CO3、HNO3、H3PO4、HClO3、H2S

HNO3、HCl ； H2SO4、H2S ；H3PO4、

HCl、H2SO4、HNO3

三、取样，通入硝酸银和硝酸，有白色沉淀

取样，通入硝酸钡和硝酸，有白色沉淀

【习题】

1. B 2. C 3. D 4. 氧化铁；铁钉表面红色固体逐渐溶解；无；黄；

Fe2O3 +6 HCl →2 FeCl3+3H2O ；气泡 ；Fe +2HCl → FeCl2+H2↑

5. 大于；H2SO4；反应前后酚酞试液的颜色变化；H2SO4 + 2NaOH→Na2SO4 + 2H2O

通过溶液的酸碱性变化来判断反应是否发生；放热；2

第二课时

一、① 碱 红色 ② 盐+水 ③ 盐+水 ④ 新碱+ 新盐，↓，↑，3H2O 复分解

【习题】

1. ①Ca(OH)2 ；NaOH、Ca(OH)2 ②Cu(OH)2、Fe(OH)3 ③Cu(OH)2 ④Ca(OH)2

2. D 3. C 4. C

5 ① C ② 软塑料瓶变瘪；鸡蛋进入集气瓶中；气球膨胀 ABC

③CO2与溶液中的H2O反应导致气压变小

④稀盐酸；有气泡产生 熟石灰；有白色沉淀生成

第三课时

一、1.盐+氢气 2.FeSO4+Cu ，铁丝表面有红色固体析出，

Cu（NO3）3 + Ag ，铜丝表面有固体析出

3. Na Al Fe Cu Hg Ag

强；氢前；靠前 靠后 盐溶液；+2 亚铁

【习题巩固】

1. 物理：用吸铁石 ；用稀硫酸分别加入两种金属中过滤

2. B ；3 ①→B；②→C；③→D； 4.B 5. A

6. B 7. B 8. C

9. ① 过滤 难溶固体（金属）Fe +HSO4 → FeSO4+H2↑

②甲同学 使用金属锌会引入新的杂质硫酸锌。 ； 使反应充分进行

③否，无，滤液2中含有过量的硫酸，硫酸是液体溶质通过加热可以除去

**四、1C 2A 3B 4C 5D 6D**

7.（1）CaCO3CaO＋CO2↑（2） H2O＋CaO → Ca(OH)2

（3）K2CO3＋Ca(OH)2 → CaCO3↓＋2KOH

8.(1)NaOH 、过量、继续加入氢氧化钠溶液，如果沉淀的量不再增加即证明反应已经完全。

（2）过滤（3）盐酸（4）MgCl2Mg＋Cl2↑

**五**、1.B 2.（1）过滤（2）石灰水、HNO3 NaNO3 NaCl 3(1) CO2 . D. 空气中的二氧化碳进入D中。

1. （1）57.1%（2）20 （3）18.5%（过程略）

**六**、1.（1） CuSO4、Na2CO3（2）Na2SO4、Ba（NO3）2＋Na2SO4 → BaSO4↓＋2NaNO3

2.A.BaCO3 B. CO2. C.AgCl. Na2CO3与BaCl2 、K2SO4

3. 甲FeCl3  乙 NaOH 丙 H2SO4 丁Na2CO3

**八**

1、A 2、D 3、D 4、A 5、C 6、C 7、C 8、D 9、A 10、B 11、B 12、D

13、H2SO4；FeCl3、Ba(NO3)2、NaOH、Na2CO3；NaCl、Na2SO4

14、①除净溶液中NaOH，防止干扰对NaCl的检验；AgNO3 溶液；有白色沉淀；NaCl+AgNO3→ AgCl↓+ NaNO3

②使NaOH完全反应；B；没有洗涤、干燥（或烘干）

③（不能）盐酸的密度与质量百分比浓度

15、（1）Ca(NO3)2 Ca(NO3)2+Na2CO3→CaCO3↓+Na NO3 K2CO3

（2）3

（3）实验1 CaCO3+HCl→CaCl2+H2O+CO2↑

**九**

1、D 2、D 3、B 4、B 5、A 6、C 7、C 8、B 9、C 10、A 11、C

12、D 13、C 14、C 15、D 16、A 17、D

**十**

1、D 2、C 3、D 4、D 5、C

6、①36.6g/100g水 ②KNO3；B、C ③冷却结晶 ④NaCl

7、（1）t2℃ （2）大于 （3）蒸发溶剂 （4） C

8、①63.9；不饱和； 15.2； C、D ② C

**单质和氧化物专题复习**

1. A 2. B 3. C 4. B 5. B 6. D 7. D 8. D 9. B

**酸碱盐和金属专题复习**

1. D 2. D 3. C 4. D 5. B 6. B 7. C 8. B 9. B 10. B 11.D

12. D 13.甲，氯化钡与稀硫酸反应生成了稀盐酸，引入了Cl，故无法证明原溶液含有盐酸

14.NaOH和Na2CO3的混合物。

（1）猜想1，产生白色沉淀，BaCl2+Na2CO3→2NaCl＋BaSO4↓

（2）碱性，滴加过量氯化钡溶液

（3）n＝197m／106（或m＝106n／197），0<n<197m/106

（4）2NaOH＋CO2→Na2CO3+H2O

**化学计算题专题复习**

（一）1.（1）不稳定，见光受热易分解 （2）39:127:48 （3）59.3% （4）0.05g

2.（1）1:2 （2）89 （3）36:7:32:14

（二）1. C 2. D

（三）1. D 2. D

（四）1.（1）8g （2）205.2g

（五）1.（1）2 （2）42.5% （3）7.3%

v