**1.1** 物质的分类及转化

**参考答案：**

1-5．A B B BC

6-8．CCD

9．(1)     CO2     NaNO3     SO2     Fe(OH)3

(2)CO2+2KOH=K2CO3+H2O(或SO2+2NaOH=Na2SO3+H2O等)

(3)红褐色

10．(1)③④

(2)

(3)

(4)

**1.2** 离子反应

**参考答案：**

1-5．DBDDD

6-8. ACB

9．     BaCl2     AgNO3     CuSO4     K2CO3

15．(1)     否     加入足量AgNO3溶液有白色沉淀产生，生成的沉淀可能为AgCl、Ag2CO3、Ag2SO4，溶液中不一定含有

(2)

(3)     BaCO3     BaCO3+2H+=Ba2++CO2↑+H2O

(4)     能     因为该溶液中每种离子的浓度相等，已判断含有、，根据溶液是电中性，所以确定还含有

**1.3** 氧化还原反应

**参考答案：**

1-5．CBBAD

6-8CBB

9．(1)     O     K2MnO4、MnO2

(2)     HCl     Cl2

(3)     ClO+6H++5Cl-=3Cl2↑+3H2O     71：126     KMnO4＞MnO2＞O2     2KMnO4+16HCl(浓)=2KCl+2MnCl2+5Cl2↑+8H2O

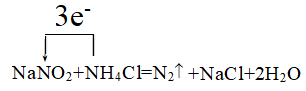
10．(1)2NaNO2 + 2KI + 2H2SO4= 2NO↑+I2 + K2SO4 + Na2SO4 + 2H2O

(2)ef

(3)     反应生成了NO，该物质会造成大气污染     还原性     强

(4)D

(5)C

(6)

**2.1** 钠及其化合物

**参考答案**

1-5.DDACB 6-8．A C B

9．(1)     Na     Na2CO3

(2)          

(3)     57.3%     蓝

10．(1)     C

     NaHCO3     强

(2)

(3)NaHCO3

(4)

**2.2氯**及其化合物

**参考答案：**

1-5DBBBC 6-8．BCB

9．(1)     单质     Cl2O7

(2)     复分解     还原性和酸性     褪色

10．(1)     分液漏斗     浓盐酸     MnO2+4H++2Cl- Mn2++Cl2↑+2H2O

(2)溶液变成蓝色

(3)有色布条褪色

(4)D

(5)     吸收多余的氯气，防止污染空气     Cl2+2OH-=Cl-+ ClO-+ H2O

**2.3** 物质的量

**参考答案**

1-5 BDDAC 6-8 DDB

9.(1)0.2 (2)1∶3 (3)0.9 (4)15

(5) (6)5∶4

10．(1)①②④③⑤

(2)8.0

(3)③

(4)玻璃棒

(5)     偏低     偏高     偏低     无影响

3.1铁及其化合物

答案：

1-5 DACDD

6-8 DCB

9．(1)     Al     O2     NaAlO2     Al(OH)3

(2)     2Al+2NaOH+2H2O=2NaAlO2+3H2↑     Al2O3+2OH-=2+H2O     +2H2O+CO2=+ Al(OH)3↓

10. 15．(1)     还原     

(2)被氧化了

(3)

(4)AB

**3.2** 金属材料****

答案：

1-5 AACCC

6-8 ABB

9．(1)          

(2)Ca(ClO)2

(3)3Fe＋4H2O(g)Fe3O4＋4H2

(4)B

10．(1)、、

(2)

(3)     Fe(OH)3、Mg(OH)2      Al(OH)3+OH-=[Al(OH)4]-

(4)NaCl、NaHCO3

(5)

4.1原子结构与元素周期表

答案：

1-5：CBCDA

6-8：ACA

9．(1)图示

中度可信度描述已自动生成

(2)     Li     Si

(3)     6种核素     5种元素     、、     和

(4)     23∶34     11∶16

15．(1)     ④⑧     ②⑦     ⑤     ③     ②③     ②③④⑥⑦⑧     ③④⑤     ⑥

(2)     原子     阴离子

(3)     12     Mg2+

(4)     17     8

4.2元素周期律

答案：

1-5：CBBAC

6-8：DBC

9．     ＞     ＜     ＞     ＞     ＞     ＜     ＜     ＞     强     强     非金属     弱

10．     第三周期第IVA族     r(Si)>r(C)>r(N)     Al2O3+2OH-=2+H2O     O=C=O     手机屏幕截图

中度可信度描述已自动生成     离子键和共价键(或非极性键)     焰色试验

4.3化学键

答案：

1-5：CBCBC

6-10：DBA

13．(1)⑥⑩

(2)①②

(3)③④

(4)⑨

(5)⑦

(6)⑤⑧

15．     分子     分子间作用力     阴、阳离子     离子键     分子     分子间作用力     阴、阳离子     离子键     离子键、共价键     离子键、共价键     分子     分子间作用力     共价键