## 经典方程式再书写

1.将Na2O2加入Na2SO3溶液中(写化学方程式)　　　　。

2.将Na2O2加入含等物质的量的FeCl2溶液中(写离子方程式)　　　　。

3.实验室利用KClO3和浓盐酸反应制Cl2(写离子方程式)　　　　。

4.工业上利用Cl2和石灰乳制漂白粉(写化学方程式)　　　　。

5.将SO2通入碘水中(写离子方程式)　　　　。

6.漂白粉在空气中的漂白原理(写化学方程式)　　　　。

7.Cu和浓H2SO4反应(写化学方程式)　　　　。

8.C和浓H2SO4反应(写化学方程式)　　　　。

9.将H2S气体通入FeCl3溶液中(写离子方程式)　　　　。

10.将SO2气体通入H2O2中(写离子方程式)　　　　。

11.工业上制粗硅　　　　。

12.强碱缓慢腐蚀玻璃(写离子方程式)　　　　。

13.将过量CO2气体通入Na2SiO3溶液中(写离子方程式)　　　　。

14.实验室制NH3　　　　。

15.NH3的催化氧化　　　　。

16.C和浓HNO3的反应(写化学方程式)　　　　。

17.Cu和稀HNO3的反应(写离子方程式)　　　　。

18.过量Fe与稀HNO3的反应(写离子方程式)　　　　。

19.Al和NaOH溶液的反应(写离子方程式)　　　　。

20.将过量CO2气体通入Na[Al(OH)4]溶液中(写离子方程式)　　　　。

21.AlCl3溶液和过量氨水的反应(写离子方程式)　　　　。

22.将Al2S3固体投入水中　　　　。

23.将NaHCO3溶液与Al2(SO4)3溶液混合(写离子方程式)　　　　。

24.将Fe3O4和Al高温加热　　　　。

25.将FeCl3溶液和KI溶液混合(写离子方程式)　　　　。

答案　1.Na2O2+Na2SO3+H2O2NaOH+Na2SO4

2.4Na2O2+6H2O+4Fe2+4Fe(OH)3↓+O2↑+8Na+

3.Cl$O\_{3}^{-}$+6H++5Cl-3Cl2↑+3H2O

4.2Cl2+2Ca(OH)2CaCl2+Ca(ClO)2+2H2O

5.SO2+I2+2H2O4H++S$O\_{4}^{2-}$+2I-

6.Ca(ClO)2+CO2+H2OCaCO3+2HClO

7.Cu+2H2SO4(浓)CuSO4+SO2↑+2H2O

8.C+2H2SO4(浓)CO2↑+2SO2↑+2H2O

9.2Fe3++H2SS↓+2Fe2++2H+

10.SO2+H2O22H++S$O\_{4}^{2-}$

11.SiO2+2CSi+2CO↑

12.SiO2+2OH-Si$O\_{3}^{2-}$+H2O

13.Si$O\_{3}^{2-}$+2CO2+2H2OH2SiO3↓+2HC$O\_{3}^{-}$

14.2NH4Cl+Ca(OH)22NH3↑+2H2O+CaCl2

15.4NH3+5O24NO+6H2O

16.C+4HNO3(浓)CO2↑+4NO2↑+2H2O

17.3Cu+8H++2N$O\_{3}^{-}$3Cu2++2NO↑+4H2O

18.3Fe+8H++2N$O\_{3}^{-}$3Fe2++2NO↑+4H2O

19.2Al+2OH-+6H2O2［Al(OH)4］-+3H2↑

20.［Al(OH)4］-+CO2Al(OH)3↓+HC$O\_{3}^{-}$

21.Al3++3NH3·H2OAl(OH)3↓+3N$H\_{4}^{+}$

22.Al2S3+6H2O2Al(OH)3↓+3H2S↑

23.3HC$O\_{3}^{-}$+Al3+Al(OH)3↓+3CO2↑

24.3Fe3O4+8Al9Fe+4Al2O3

25.2Fe3++2I-2Fe2++I2