**初 四 化 学 模 拟 试 题 答 案**

**一、选择题（本题共12个小题，每小题2分，共24分）**

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

**二、填空题（本题共5个小题，每空1分，共17分）**

13.（1） O3 （2）5P （3）S2﹣

14.（1）钙或Ca （2）米饭 （3）+5 （4）用过后洗净擦干放在干燥处

15.（1）煮沸 （2）① 丙 ② 甲 ③DE

16. （1）Zn + 2AgNO3  == Zn(NO3)2 + 2Ag（2）一定有Ag、Cu,可能含有Zn

高温

17.（1）置换反应； （2）酸； 非金属氧化物； （3）3CO+Fe2O3  === 2Fe+3CO2

**三、实验与探究（本题共4个小题，每空1分，共22分）**

18.（1） 防止溅落的熔融物炸裂瓶底 （2） 用燃着的木条靠近a侧玻璃管尖嘴，打开活塞 （3）下面的蜡烛先熄灭，上面的蜡烛后熄灭

19.（1）长颈漏斗 2KClO32KCl+3O2↑ 氧气不易溶于水

（2）I b （3）AHE或AHF

20.活动一：实验现象 软塑料瓶变瘪

活动二：（2）Na2CO3+2HCl===2NaCl+H2O+CO2↑

活动三：H+

【进行实验】实验步骤

①过量的BaCl2（或CaCl2）溶液

②CuCl2（或FeCl3）溶液

实验现象

蓝色（或红褐色）沉淀（合理即可）

【反思评价】

（1）OH-、CO32- 、Na+  、Cl-  （2）稀盐酸（合理即可）

21.（1）吸收空气中的CO2 ，防止影响实验结果  （2）吸收CO2中的水蒸气或干燥CO2 （3）将装置内的CO2全部排入D装置 ，充分吸收 （4） （m2—m1) 100% 偏大

**3**

**11**

X

**四、计算题（本题共2个小题，每空1分，共7分）**

22.（1） 铁 （2）H2O （3）7900

23.（1） MgCl2＋2NaOH = Mg(OH)2↓＋2NaCl （2）4 （3）95/58=X/11.6g（4）20%

