**2022年化学中考化学模拟试题参考答案及评分标准**

1. **本大题包括10小题，1-5题每小题1分，6-10 题每小题2分，共15分.**

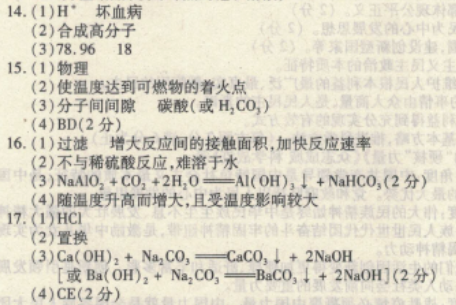
1．B 2．B 3．D 4．A 5．D 6．C 7．C 8．A 9．C 10．D

**二、选择与填充题(本大题共3小题每小题2分其中选择1分填充1分共6分)**

1. .B 其他碱溶液或检查性溶液
2. C ＝

13、B 加入适量的氯化钡溶液，过滤

**三、填空与说明题(本大题共4小题，共23分)**



**四、实验与探究题(本大题共2小题，共16分)**

18、（8分）（1）锥形瓶（1分）

（2）A（1分） H中铁丝的温度未达到着火点（1分）

3Fe+2O2g-2 Fe3O4（2分）

（3） ①（1分） 浓硫酸（1分）

19、（1）A

（2）Na2CO3和NaHCO3；不成立；NaHCO3+HCl＝NaCl+H2O+CO2↑  
 （3）Mg（OH）2+2HCl＝MgCl2+2H2O

（4）稀盐酸和氢氧化钠溶液反应放出热量；NaCl和NaOH

【解析】（1）①根据实验结果可知，用煮沸的方法可以降低水的硬度，所以A试管中有较多泡沫，另一支试管中泡沫较少；

1. [提出猜想[向碳酸钠溶液中通入一定量的二氧化碳，所得溶液中溶质有以下几种情况：①碳酸钠不和二氧化碳、水反应，溶质是碳酸钠；②部分碳酸钠和二氧化碳、水反应，溶质是Na2CO3和NaHCO3；③全部碳酸钠和二氧化碳、水反应，溶质是碳酸氢钠；[设计实验】a．取所得溶液少许于试管中，向其中滴加过量的CaCl2溶液，有白色沉淀生成，溶液中一定有碳酸钠；猜想二③不成立；b．取实验步骤a中上层清液，滴加适量稀盐酸，有气泡冒出，说明溶液中含有碳酸氢钠，则猜想一不成立；碳酸氢钠和盐酸反应生成氯化钠、水和二氧化碳，化学方程式为④：NaHCO3+HCl＝NaCl+H2O+CO2↑；
2. 氢氧化镁和盐酸反应生成氯化镁和水是中和反应，化学方程式为⑤：Mg（OH）2+2HCl＝MgCl2+2H2O；
3. Ⅰ．根据图三中的信息，能得到的结论是⑥：稀盐酸和氢氧化钠溶液反应放出热

Ⅱ．图三中A点对应溶液中氢氧化钠过量，溶质是NaCl和NaOH。

**五、综合计算题(本大题共1小题，共10分)**

20、（1）A（1分）

（2）第二次（1分）

（3）实验完全反应后生成氢气的质量为：50g+50g+10g-109.8g=0.2g；（1分）  
 解： 设黄铜样品中锌的质量为x （0.5分）  
 Zn+H2SO4═ZnSO4+H2↑ （2分）  
 65 98 2  
 x 0.2g

65:2=X：0.2g （1分）

x=6.5g （1分）  
 黄铜样品中铜的质量分数为:

(10g-6.5g)/10g×100%=35%． （1分）  
答：黄铜样品中铜的质量分数为35%；（0.5分）

（4） 15g （1分）