济南高新区 **2022—2023** 学年度第二学期一模考试

九年级化学试题参考答案及评分意见

一、单项选择题（本题包括 **10** 个小题，每小题 **2** 分，共 **20** 分。每小题只有一个选项最符合题意。）

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

二、多项选择题（本大题共 **5** 小题，每小题 **4** 分，共 **20** 分。每小题给出的四个选项中，至少有两个选项

符合题目的要求，全部选对得 **4** 分，选对两个及以上但不全的得 **3** 分，选对一个得 **2** 分，有错选的得 **0** 分）

11．ABC 12．BC 13．BCD 14．ABD 15．AD

三、非选择题（本大题共 **5** 小题，共 **60** 分。化学方程式均为 **2** 分，化学式或配平错误均为 **0** 分，）

**16**．（共 **10** 分，每空 **1** 分）

（1）① CH4（1 分） ② CaO（1 分） ③ Fe(OH)3（1 分） ④ KNO3（1 分）

（2）① 5∶2（1 分） 1∶8（1 分） ② 无机非金属材料（1 分） SiO2（1 分）

③ 钠、铝（1 分） 不同元素对应的原子核内质子数不同（1 分）

**17**．（共 **12** 分，每空 **1**—**2** 分）

（1）① 氧化（1 分）

② 煤燃烧产生的二氧化硫气体排放到空气中，与大气中的水发生化学反应，生成酸，随降水降落到地面，便形成酸雨。（2 分）

③ Ca(OH)2+H2SO4 == CaSO4+2H2O（2 分）

④ 甲（1 分） C（1 分）

（2）① 小于（1 分） ② 9∶20（1 分） ③ 变小（1 分）

④ 氢氧化钠溶于水温度升高，氯化铵的溶解度随温度升高而增大，所以小试管内的氯化铵固体逐渐溶解。（2 分）

**18**．（共 **12** 分，每空 **1**—**2** 分）

（1）① BCAF（1 分） ② CaCO3+2HCl==CaCl2+H2O+CO2↑（2 分） ③ C（1 分）

（2）① Zn + H2SO4 == ZnSO4 +H2↑（2 分）

② 验纯（1 分） ③ 偏大（1 分）

（3）①A1 吸收氧气中的水，使定量计算更加准确；A2 吸收试样燃烧生成的水，用于定量计算。（2 分）

② 不含有（1 分） ③ 14.3%（1 分）

**19**．（共 **13** 分，每空 **1**—**2** 分）

Ⅰ（1）① 溶液由无色变为黄色/氧化铁粉末消失（1 分） （2）C（1 分） （3）B（1 分）

Ⅱ（1）① 大于（1 分） （2）BaSO4（1 分）

（3）AgNO3+NaCl == AgCl↓+NaNO3 / AgNO3+NH4Cl == AgCl↓+NH4NO3（写 HCl 或 BaCl2 和 AgNO3 的反应也可）（2 分）

（4）NO3—（1 分） 4（1 分）

（5）CuCl2、Na2SO4（2 分）

如果有CuCl2 步骤①加入氢氧化钠溶液后会有蓝色沉淀生成，与现象不符；原混合物中一定有 Ba(NO3)2，如果有 Na2SO4 步骤①溶解后会相互反应有白色沉淀生成，与现象不符。（2 分）

**20**．（共 **13** 分）

Ⅰ（1）Na2CO3（1 分） （2）2NaOH+CO2==Na2CO3+H2O（2 分）

（3）大量水冲洗（1 分）

Ⅱ（1）有气泡冒出 / 白色固体消失（1 分）

（2）Na2SO4、MgSO4（2 分）

（3）80g 10%的氢氧化钠溶液中含 NaOH 的质量是：

80g×10% = 8g （1 分）设生成 Mg(OH)2 的质量为 *x*

MgSO4+2NaOH=Mg(OH)2↓+Na2SO4 （2 分）

80 58

8g *x*

80/58 = 8g/*x* （1 分）

*x* = 5.8g （1 分）

100+120-5.8=214.2g （1 分）

答：当滴入 10％的 NaOH 溶液至 C 点时，所得不饱和溶液的质量为 214.2g。