**汇川区2021中考化学模拟考试（四）**



**参考答案及评分意见**

**说明：**

**1.本参考答案及评分意见供阅卷时使用，考生若写出其它正确答案同样给相应分数。**

**2.物质名称、化学专用名词有错别字均扣相应题目的分数。**

**3.化学方程式1分。书写时化学式有错不给分；化学式全对，但配平、反应条件、气体、沉淀符号、有错或未注明给0.5分。**

**一、选择题（每小题2分，共20分。）**

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

**二、非选择题（每空1分，共40分）**

11. （1）涤纶 （2）糯米；化学

（3）延展性；涂油、漆涂油，保持铁制品表面洁净与干燥（合理即可）

+3

Al(OH)3

（4） 2H2 + O22H2O　 （5）复分解反应 ；

12.（1）.① ② 64/(100g×0.16%) = 32/x

（2）有白色沉淀生成 ；

HC l + AgNO3 == AgC l ↓ + HNO3或 KC l + AgNO3 == AgC l ↓ + KNO3（合理即可）

13. （1）2KMnO4  K2MnO4+MnO2+O2 ↑ （2）A

（3）排除集气瓶内空气，使收集到的气体更纯净

II (1) 滴有酚酞的脱脂棉花变红

（2）NH3+HCl=NH4Cl

(3) 防止氨气从另一导管逸出 (4)a

14.（1）①增大反应物之间的接触面积，充分吸收二氧化碳

② 氢氧化钠溶液、氧化钙

③ Na2CO3 + Ca(OH)2 ====CaCO3 ↓+ 2NaOH

1. AC

15.（1）酒精；加快溶解速率。（2）

（3）t3、t2、t1

16. （1）Zn2+ 、Cu2+、H+ (2)稀硫酸

（3）中和过量的硫酸，使硫酸锌完全反应 （4）大于

（5）不会生成污染性二氧化硫气体，保护环境

17. 【反应原理】 Na2CO3 + H2SO4 === Na2SO4 + H2O + CO2↑；

（1）吸收水分干燥二氧化碳气体；C。

（2） 密封，防止二氧化碳气体与水接触；上下调节水准管高度，使两端的液面相平

（3）GABCD

（4）加水溶解，滴加足量的氯化钡溶液，滤出沉淀，洗涤、干燥、称量质量（氯化钡溶液可以是氯化钙溶液，合理即可）