

2021年初中适应性调研测试

九年级化学答案

第一部分 选择题(共 20 分)

第 1 题~第 10 题, 每小题只有一个选项符合题意。(每小题 1 分, 共 10 分)

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

第 11 题~第 15 题, 每小题有一个或两个选项符合题意。(每小题 2 分, 共 10 分)

题号	11	12	13	14	15
答案	A	AC	D	CD	CD

第二部分 非选择题(共 40 分)

16. (6 分, 每空 1 分)

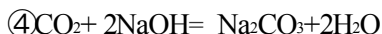
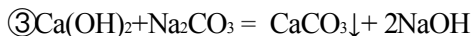
- (1) 维生素 (2) H^+
(3) 洗净擦干或保持干燥洁净 或涂食用油 【填写刷漆错误】
(4) 乳化 (5) 水蒸发带走热量, 将温度降低至可燃物着火点以下
(6) <5.6 或小于 5.6

17. (12 分, 每空 1 分)

- (1) 锥形瓶
(2) 检查装置气密性 m
(3) $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + CO_2 \uparrow + H_2O$ 浓硫酸或浓 H_2SO_4 n
(4) $Ca(OH)_2 + 2NH_4Cl \xrightarrow{\triangle} CaCl_2 + 2NH_3 \uparrow + 2H_2O$ G
(5) ① C 内层
② $3Fe + 2O_2 \xrightarrow{\text{点燃}} Fe_3O_4$ 防止灼热的生成物溅落而炸裂酒精灯

18. (10 分, 第(2)小题第二格 2 分, 其余每空 1 分)

- (1) $b > a > c$ 或 bac
(2) 2:1 量筒、胶头滴管 (2 分, 缺一得 1 分, 多写不得分)
(3) ① 小苏打
② 人工降雨或舞台云雾或制冷剂 化学



⑤生成红色沉淀

19. (12分, 第④题第二格【实验方案】2分, 计算3分, 其余每空1分)

(1) BC (错选A不得分, 选B、C中一个得0.5分, 选全得1分)

(2) 镁 (或 Mg)

因反应剧烈, 迅速产生大量气体并放出大量的热, 使瓶内压强过大, 造成瓶塞脱离或导管连接处脱落或烧瓶炸裂, 引起压强骤降。

评分标准: 答到瓶塞脱离或导管连接处脱落或烧瓶炸裂等就给分

(3) ① 加快 $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$

② 反应放出热量, 温度升高, 使反应速率增大 (答到反应放热或温度升高就得分)

③解: 设生成 H_2 的质量为 x



$$\begin{array}{ccc} 98 & & 2 \\ 50\text{g} \times 9.8\% & & x \end{array}$$

$$98 / (50\text{g} \times 9.8\%) = 2 / x \dots\dots\dots 1 \text{ 分}$$

$$x = 1\text{g} \dots\dots\dots 1 \text{ 分}$$

答: 生成的氢气质量为 1g

④ 反应物接触面积 (有无催化剂等合理答案)

【实验方案】 取两片 5g 形状大小一致的锌片放入两支试管, 分别加入足量的 5%稀硫酸、足量的 10%稀硫酸, 测量相同时间内收集氢气的体积 (或测量收集到相同体积氢气的时间或测量相同时间内剩余锌的质量或 5g 锌片完全反应所需时间均正确)

评分标准: 药品取错扣 2 分, 答对正确选取药品得 1 分, 答对测量方法得 1 分。