

# 联考卷答案-----初三年中考模拟测试评分标准

## 第 I 卷

本卷共 10 小题，每小题 3 分，共 30 分。在每小题给出的四个选项中，只有一个选项符合题目要求。

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

## 第 II 卷

本卷共 7 题，共 70 分。

11. (9 分) (方程式 3 分，其它各 1 分)

(1) 金属 大 延展性 (2) 电 化学 (3)  $2\text{Al}+3\text{FeSO}_4==3\text{Fe}+2\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  (其他合理答案) (4) 化学的发展提高了人们的生活质量(其他合理答案)

12. (8 分) (方程式 3 分，其它各 1 分)

(1) 熔点低(其他合理答案也可得分) (2) 31 (3) 失去 阳  $\text{Ga}^{3+}$   
(4)  $\text{GaCl}_3+\text{NH}_3 \xrightarrow{\text{一定条件}} \text{GaNH}+3\text{HCl}$

13. (7 分) (方程式 3 分，其它各 1 分)

(1)  $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{O}_2\uparrow+2\text{H}_2\uparrow$  (2) 蒸发结晶 玻璃棒 (3) 9: 25 (4) 加氯化钠

14. (8 分) (方程式 3 分，其它各 1 分)

(1)  $\text{CO}+\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$  ( $3\text{CO}+\text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 3\text{CO}_2+2\text{Fe}$ ) (2) ①  
(3)  $\text{CaO}$   $\text{Ca}(\text{OH})_2+2\text{HCl}=\text{CaCl}_2+2\text{H}_2\text{O}$  其他合理答案

15. (9 分) (方程式 3 分，其它各 1 分)

(1) 增大接触面积，加快反应速率(或使反应充分进行或提高原料的利用率)  
(2)  $\text{CaCO}_3+\text{H}_2\text{SO}_4==\text{CaSO}_4+\text{H}_2\text{O}+\text{CO}_2\uparrow$  ; 复分解反应 (3)  $\text{CO}_2$   
(4) 防止硫酸钾晶体溶于水，减少损耗; c a

## 三、实验与探究题(本题有 1 小题，共 21 分)

16. 实验一：实验室制取气体(10 分) (方程式 3 分，其它各 1 分)

(1)  $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4+\text{MnO}_2+\text{O}_2\uparrow$  甲 长颈漏斗 e  $\text{Ca}(\text{OH})_2+\text{CO}_2=\text{CaCO}_3\downarrow+\text{H}_2\text{O}$   
(2) 二氧化锰是粉末状物质

实验二：实验小组对高锰酸钾进行再探究

I. (11 分)

(1) 随着反应的进行，反应物的浓度已经在减小。(合理即可)(2 分)  
(2) 使两支试管温度相同，减少温度对反应速率的影响。(1 分)  
反应生成的硫酸锰加快了反应速率(或反应生成的硫酸锰对该反应有催化作用)。(2 分)

II.

(1) 验证不同浓度的高锰酸钾溶液对鸡皮的腐蚀性 (1 分)  
(2) 在等量浓硫酸存在的溶液中，高锰酸钾浓度越高，对铜的腐蚀性越强 (2 分)  
(3) ①②③ (2 分) (4)  $8\text{H}_2\text{O}$  (1 分)

## 四、计算题(本题共 8 分)

(1) 0.34g

(2) 氯化钠的质量为 0.117g, 质量分数 1.17%