

2019 年厦门市初中毕业班教学质量检测

化学试题参考答案及评分标准

- 说明：1. 化学方程式评分要求：每个化学方程式 3 分，所有化学式都正确 1 分，配平正确 1 分，其他都正确再给 1 分。
2. 第 II 卷除化学方程式 3 分及特别注明外，其他每空各 1 分。
3. 专业术语、专有名词写错不得分。
4. 开放性试题的其他合理答案参照得分。

第 I 卷（共 10 题，共 30 分）

本卷共 10 题，每题 3 分，每题只有一个选项符合题意。

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

第 II 卷（共 8 题，共 70 分）

11. (7 分)

(1) 24.31 (2) 12 Mg^{2+} (3) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 盐 (4) 在空气中会与氧气反应 化学

12. (11 分)

(1) ①b a ②肥皂水 煮沸

(2) ① $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$ 带火星的木条 ② H_2O H O

13. (10 分)

(1) ① $2\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 + \text{I}_2 = \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{HI}$ ②分解反应 ③ I_2

(2) ① $2\text{NO} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} 2\text{NO}_2$ ②C N

14. (4 分)

(1) 浓氨水 氨分子不停地做无规则运动，使氨分子扩散到玻璃管右端指示剂上

(2) 温度达到白磷的着火点，而没有达到红磷的着火点

冷却至室温，打开 K，待水充分进入玻璃管后

15. (8分)

(1) 锌筒 (2) ① $\text{CuSO}_4 + \text{Zn} = \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$ ②过滤 ③a、b、c (3分)

16. (8分)

(1) 蒸发

(2) 玻璃棒 引流

(3) 溶液溅出 (其他合理答案也可得分)

(4) a、b (2分)

(5) 10.0 (2分)

17. (14分)

(1) 反应生成的 Na_2CO_3 在乙醇中的溶解度很小

(2) 排尽装置内 CO_2 气体

(3) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$

(4) 向下推其中一个注射器活塞, 另一注射器活塞会向外移动, 说明该装置气密性良好 (2分, 其他合理答案也可得分)

(5) 振荡

(6) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$

(7) 溶液中的水溶解了部分 CO_2

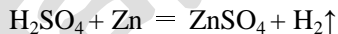
(8) ①→④的压强减小量明显大于①→⑦的压强减小量 (2分)

18. (8分)

(1) 0.0038

(1分)

(2) 解: 设锌的相对原子质量为 M



M

2

0.114 g

0.0038 g

$$\frac{M}{0.114\text{ g}} = \frac{2}{0.0038\text{ g}}$$

$$M = 60$$

答: 根据本次实验数据计算出锌的相对原子质量为 60。(6分)

(3) 反应过程中放热使气体体积膨胀, 排出更多的水 (1分, 其他合理答案也可得分)