

# 2021 年春学期九年级适应性训练

## 化学参考答案及评分标准

### 第一部分 选择题（共 20 分）

第 1~10 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	B	C	A	D	C	D	A	B	B	C

第 11~15 题，每小题有一个或两个选项符合题意。若正确答案包括两个选项，只选一个且正确得 1 分；多选、错选得 0 分；每小题 2 分，共 10 分。

题号	11	12	13	14	15
答案	AD	C	D	AB	C

### 第二部分 非选择题（共 40 分）

★化学专用名词、化学用语书写不正确；化学方程式不配平或缺少反应条件，不给分；文字叙述中合理答案酌情给分。★

16.（共 8 分，每空 1 分）

(1) 2（或二）

(2) ①  $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$

②  $\text{CO}_2$

③ 点燃、气囊收集等

(3) ① 延展或导热

② 大

③ 氧气和水 机械表面涂防锈漆，车船表面喷油漆，脸盆、杯子等表面烧涂搪瓷，在钢铁表面镀锡、镀锌，保持金属表面干燥等

17.（共 11 分，每空 1 分）

(1) ①  $\text{NaOH}$  溶液、 $\text{BaCl}_2$  溶液、 $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液；或  $\text{BaCl}_2$  溶液、 $\text{NaOH}$  溶液、 $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液；  
或  $\text{BaCl}_2$  溶液、 $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液、 $\text{NaOH}$  溶液

②  $2\text{NaOH} + \text{MgCl}_2 = 2\text{NaCl} + \text{Mg}(\text{OH})_2 \downarrow$

③ 蒸发结晶

(2) ① 分液漏斗

②  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

③  $\text{HCl}$

④ 吸收更多的  $\text{CO}_2$ ，从而获得更多的  $\text{NaHCO}_3$  <

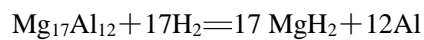
⑤ a.催化作用或催化剂 b.实现分解产物的分步分离 c. 3.65

18. (共 9 分, 每空 1 分)

- (1) ① 脱水  
② 吸水 干燥 两个反应都生成了水  
③ 高锰酸钾 ( $\text{KMnO}_4$ )  
④  $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- (2) ① 放热  
② A 使热量迅速散发

19. (共 12 分, (2) ③ 为 3 分, 其余每空 1 分)

- (1) ① 1 : 2  
② 光分解水  
③ 检验纯度  
④  $\text{C} + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{高温}} \text{CO} + \text{H}_2$
- (2) ①  $\text{MgH}_2$   
② 防止 Mg、Al 与氧气发生反应  
③ 解: 设  $\text{H}_2$  的质量为  $x$



$$732 \qquad 34$$

$$7.32 \text{ g} \qquad x$$

$$732 : 34 = 7.32 \text{ g} : x \qquad (1 \text{ 分})$$

$$x = 0.34 \text{ g} \qquad (1 \text{ 分})$$

答: 7.32 g 镁铝合金完全反应, 吸收  $\text{H}_2$  的质量为 0.34 g (1 分)

- (3) ① 化学 电  
②  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$