

# 青海省 2021 年初中毕业暨升学考试

## 化学试题参考答案及评分标准

一、单项选择题(本题共 14 小题,1-8 题每题 1 分,9-14 题每题 2 分,共 20 分)

| 题号 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 |
|----|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|----|----|
| 选项 | A | C | D | B | C | D | A | D | C | D  | B  | B  | A  | C  |

二、填空题(本题共 5 小题,每空 1 分,化学方程式 2 分,共 18 分)

15. (4 分)  $2\text{Fe}^{3+}$      $\text{He}$     +6     $3\text{CH}_4$

16. (2 分) 小    大(或硬)

17. (3 分) (1) 14    (2) 78%    (3)  $\text{Na}_2\text{S}$

18 (4 分)

(1)  $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$     (2) 分解    H 和 O(氢、氧)

19. (5 分)

(1) 不燃烧也不支持燃烧

(2) 澄清的石灰水变浑浊     $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

(3)  $\text{CO}_2$  与 水反应有碳酸生成,酸可以使紫色石蕊溶液变红。

三、计算题(共 4 分)

20. 方法一:

解:设 100 g 该废液中残余硫酸的质量为 X

$2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$  ..... 1 分

80            98

$40\text{g} \times 10\%$     X ..... 1 分

$\frac{80}{98} = \frac{4\text{g}}{X}$  ..... 1 分

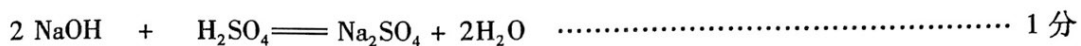
$X = 4.9\text{g}$

$\frac{4.9\text{g}}{100\text{g}} \times 100\% = 4.9\%$  ..... 1 分

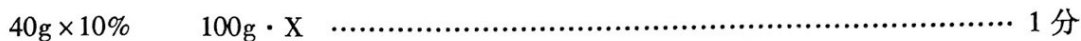
答:该废液中残余硫酸的质量分数是 4.9%。

方法二:

解:设该废液中残余硫酸的质量分数为 X



80                      98



$$\frac{80}{98} = \frac{4\text{g}}{100\text{g} \cdot X} \quad \dots\dots\dots 1 \text{ 分}$$

$$X = 4.9\% \quad \dots\dots\dots 1 \text{ 分}$$

答:该废液中残余硫酸的质量分数是 4.9% 。

#### 四、实验探究题(每空 1 分,化学方程式 2 分,共 8 分)

21.【猜想假设】: 不相等

【实验探究】:

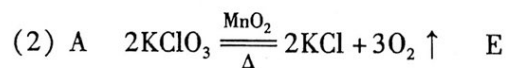
|      |             |                                                                                                   |
|------|-------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 实验过程 | 铁钉表面有红色物质析出 | 向右                                                                                                |
|      | 不           | $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ |

【反思评价】: 2

因反应没有在密闭容器中进行,使生成的二氧化碳气体逸出,再称量时质量减少(只要答出“反应没有在密闭容器中进行”或者“生成的二氧化碳气体逸出”均参照给分)

#### 五、附加题:实验考查(每空 1 分,化学方程式 2 分,共 10 分。玉树、果洛、黄南州考生必答,其他地区考生不作答)

22.(1) 酒精灯    集气瓶



(3) 石灰石和稀盐酸    B    C

(4) 氢气密度比空气小 (氢气比空气轻)