

# 2022—2023 学年度第二学期九年级阶段监测参考答案

## 化学

### 一、选择题(每题 1 分, 共 12 分)

1-5. DBBCC      6-10.CDCAA      11-12.BD

### 二、非选择题(共 28 分)

13. (5 分) (1)  $4Al + 3O_2 = 2Al_2O_3$  (2 分)

(2) 氧气和水

(3) 密度小、强度大

(4) 置换反应

14. (6 分) (1) B      氢气密度比空气小

(2)  $2KClO_3 \xrightarrow[\Delta]{MnO_2} 2KCl + 3O_2 \uparrow$  (2 分)

(3) 否      偏小

15. (6 分) (1) 过滤      漏斗

(2) Cu

(3)  $Mg + CuSO_4 = MgSO_4 + Cu$  (2 分)

(4) 稀硫酸

16. (6 分)

(1) 紫色石蕊试纸变为红色

(2) 锌粒逐渐溶解, 同时锌的表面会产生许多细小的气泡, 放出热量(合理均可)

(3) NaCl (或 NaCl、HCl)

(4)  $Ca(OH)_2 + CO_2 = CaCO_3 \downarrow + H_2O$  (2 分)

(5) 氢氧化钠和二氧化碳发生了反应(氢氧化钠吸收了二氧化碳)或等体积的氢氧化钠溶液比水吸收二氧化碳的量多

注意:若答对下面小题奖励 3 分,化学总得分不超过 40 分。

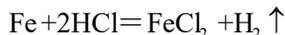
(6) 二氧化碳过量, 反应生成了碳酸氢钙(合理均可)

(7) 证明有碳酸氢钙生成

(8) 瓶子变瘪, 溶液变浑浊

17. (5 分) (1) 解: 设 20g 铁合金样品中铁的质量为 x

根据质量守恒定律: 氢气的质量 = 20g + 100g - 119.6g = 0.4g



56

2

x

0.4g

$$\frac{56}{2} = \frac{x}{0.4g}$$

$$x = \frac{56 \times 0.4g}{2} = 11.2g$$

铁合金样品中铁的质量分数  $\frac{11.2g}{20g} \times 100\% = 56\%$

答: 该铁合金样品中铁的质量分数为 56%。

(2) 给铁制品刷油漆、涂油、制成合金等。(合理即可)