

2020 - 2021 学年第二学期期中形成性测试

九年级化学参考答案

一、选择题 (每小题 1 分, 共 14 分)

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

二、填空题 (每空 1 分, 共 16 分)

15. 氧(O) 维生素 C

16. 铁(Fe) $\begin{array}{c} \textcircled{+13} \quad \begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ 2 \quad 8 \quad 3 \\ \diagdown \quad \diagup \end{array} \end{array}$ $4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$

17. (1) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$ (2) 增大汽油与氧气的接触面积

18. H^+ 红 NaCl 和 NaOH

19. C、O 5:2

20. (1) CO_2 酸

(2) $\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} \xrightarrow{\quad} \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$ (合理即可) 2

三、简答题 (共 10 分)

21. (2 分) (1) NO、 H_2O (2) 3:2

22. (2 分) (1) 12 (2) 过氧化氢溶液浓度越高, 过氧化氢分解速率越快

23. (1) 反应物是固体, 条件是加热 (1 分)

(2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \xrightarrow{\quad} \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ ($2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\quad} \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$) (1 分)

(3) 先将瓶内装满水, 再将甲烷从 b 口通入。 (1 分)

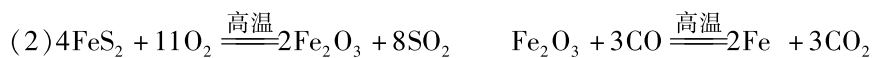
24. (1) $\text{CaCl}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \xrightarrow{\quad} \text{CaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}$ 或 $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\quad} \text{BaCO}_3 \downarrow + 2\text{NaOH}$ (1 分)

(2) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ (1 分)

(3) 取少量溶液 B 于试管中, 加入过量的 CaCl_2 (或 BaCl_2 等) 溶液, 静置 (或过滤), 取上层清液 (或滤液) 滴加酚酞溶液, 溶液变红。 (1 分)

四、综合应用题 (共 10 分)

25. (1) 5.6 生石灰



隔绝氧气和水

(3) 银 Zn^{2+} 和 Fe^{2+}

(4) 解: 设生成 0.2g 氢气需要硫酸的质量为 x

生成氢气的质量为 $20\text{g} + 100\text{g} - 119.8\text{g} = 0.2\text{g}$; (1 分)



98	2
x	0.2g

$$\frac{98}{2} = \frac{x}{0.2\text{g}}$$

$$x = \frac{98 \times 0.2\text{g}}{2} = 9.8\text{g} \quad \frac{9.8\text{g}}{100\text{g}} \times 100\% = 9.8\% \quad (1 \text{ 分})$$

答: 所用稀硫酸中溶质的质量分数为 9.8%。