

房山区 2022 年初中学业水平考试模拟测试（一）
九年级化学参考答案

2022.4

- 说明：1. 答案合理即给分。
2. 若无注明，填物质名称或化学式均给分。
3. 化学方程式中“ —— ”和“ $\text{——}\rightarrow$ ”等同。

第一部分

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	A	D	A	B	D	C	A	C	C	B
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	D	A	B	A	C	D	C	C	B	A
题号	21	22	23	24	25					
答案	D	C	B	D	B					

第二部分

【生活现象解释】

26. (2分)

- (1) C
(2) B

27. (3分)

- (1) ABC
(2) 能
(3) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$

28. (2分)

- (1) 物理变化
(2) 节约能源、不排放二氧化碳等（答案合理即给分）

【科普阅读理解】

29. (5分)

- (1) A
(2) ABC
(3) ①错 ②对
(4) 在实验研究的波长范围内，波长相同时，含 2% 石墨烯的纤维其紫外透过率最低，防紫外线性能最好



〔生产实际分析〕

30. (3分)

- (1) 氮
- (2) A
- (3)

31. (4分)

- (1) 使反应物充分接触，反应更充分
- (2) $2\text{Al} + 6\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{催化剂}} 2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$
- (3) B
- (4) Al、H

〔基本实验及其原理分析〕

32. (2分)

- (1) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$
- (2) 氧气的密度比空气的密度大

33. (3分)

- (1) 5
- (2) 50mL
- (3) C

34. (2分)

- (1) 导热性
- (2) 铜的金属活动性比银强

35. (3分)

- (1) 温度没有达到着火点
- (2) $4\text{P} + 5\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{P}_2\text{O}_5$
- (3) ②中白磷不燃烧，③中白磷燃烧

36. (3分)

- (1) 无色溶液变为黄色
- (2) $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- (3) 取少量混合后的溶液于试管中，滴加适量紫色石蕊溶液，观察到紫色石蕊溶液变为红色

37. (3分)

- (1) $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- (2) CO_2 与 NaOH 发生反应，被完全吸收，使装置内压强减小



【科学探究】

38. (7分)

(1) 有机化合物

(2) 4

(3) 在水果种类、电极种类、电极间距等其他条件相同时，探究电极深度对水果电池效果的影响

(4) 在水果种类、电极种类、电极深度等其他条件相同时，电极间距越小，电流计示数越大，水果电池效果越好

(5) ④⑪⑫⑬

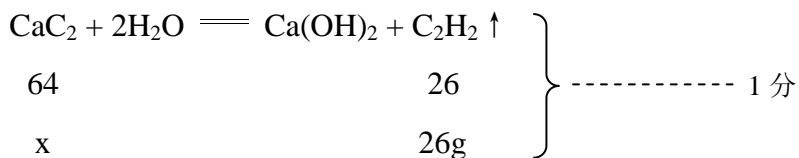
(6) C

(7) 大

【实际应用定量分析】

39. (3分)

[解]: 设参加反应的 CaC_2 的质量为 x



$$\left. \begin{array}{l} \frac{64}{x} = \frac{26}{26\text{g}} \end{array} \right\} \text{-----} 1 \text{分}$$

$$x = 64\text{g} \text{-----} 1 \text{分}$$

答: 参加反应的 CaC_2 的质量为 64g。

