

九年级化学试题参考答案 2024.01

第一部分 选择题 (每小题只有 1 个选项符合题意, 共 25 个小题, 每小题 2 分, 共 50 分)

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

第二部分 非选择题 文字表述题中加点部分为给分点, 其他答案合理也给分。

26. (4 分) (1) 石油 (2) ① $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ ② 空气 (3) ac

27. (4 分) (1) 硝酸钾 (2) $2\text{Al}_2\text{O}_3 \xrightarrow[\text{通电}]{\text{冰晶石}} 4\text{Al} + 3\text{O}_2 \uparrow$ (3) +4 (4) b

28. (2 分) (1) 摩擦生热使温度达到可燃物的着火点 (2) 生石灰与水的反应放热

29. (6 分) (1) 无色 / 无味 / 易溶于水 (任写一条)

(2) 成膜剂不同 (或: 抑菌剂 A 的成膜剂为水溶性壳聚糖, 抑菌 B 的成膜剂为羟甲基壳聚糖。)

(3) 抑菌剂浓度 (或: 稀释倍数) 相同时 (或: 原液、原液稀释 20 倍、原液稀释 100 倍时), 抑菌剂 A 的抑菌环直径均大于抑菌剂 B 的抑菌环直径

(4) 抑菌剂 A 原液用量越大, 抑菌效果越好 (5) ①错 ②对

30. (3 分) (1) 增大反应物间的接触面积, 加快反应速率 (2) ac

(3) $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \xrightarrow{\text{煅烧}} \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

31. (4 分) (1) C、H (2) CO_2 (3)  (4) 煤 (或: 煤和空气)

32. (4 分)

(1) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$ (2) C 或 D

(3) Fe_3O_4 / 四氧化三铁 (4) B

33. (3 分) (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} == \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$

(2) 二氧化碳与氢氧化钙反应生成碳酸钙沉淀

(或: 碳酸钙难溶; 或: 写完整反应方程式 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 == \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$)

(3) 密度比空气大, 不支持燃烧 (或: 不助燃), 不燃烧

34. (4 分)

(1) (2 分) 铁钉表面析出红色固体, 溶液由蓝色变为浅绿色, 天平始终保持平衡

【颜色变化 (红/浅/消失/浅绿) (1 分) + 平衡/不动/质量不变/指针为 0 (1 分)】

(2) 变大

(3) 反应生成的二氧化碳气体逸出 【“二氧化碳” (物质变化角度) + “逸出/跑/扩散/出去/未称量” 或 “装置未密闭” (解释天平不平衡)】

35. (3 分) (1) 塑料瓶变瘪

(2) 将紫色石蕊试纸放入装满 CO_2 的集气瓶中

【(两点 1 分) “石蕊” + “二氧化碳”, 见 “溶液” 不给分】

(3) $\text{H}_2\text{CO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ 【条件应为 “加热”, 此次不写加热不扣分】

36. (3 分) (1) 温度达到可燃物的着火点

(2) a 处白磷燃烧, c 处白磷不燃烧 / a 处白磷没入水中时不燃烧, 露出水面后燃烧

【现象没有明确对比或多答红磷的现象, 不得分】

(3) 隔绝氧气, 加热使温度达到白磷的着火点 【“隔绝氧气或空气” “加热或提高温度或提供热量或使白磷达到着火点” 两个得分点答全, 得分】

37. (7 分) (1) 产生无色气体 (或: 气泡)

(2) 探究反应温度对丙酸钙产率的影响

(3) 反应温度和丙酸用量等其他条件相同时, 在实验研究的反应时间范围内, 反应时间越长, 丙酸钙产率越高

(4) ③⑦⑧

(5) (2 分) 27 80 (1 分) 测得丙酸钙产率小于 83.26% (或: 产率小于实验⑥) (1 分)

(6) 90°C 比 80°C 温度高, 所以产率更高。而 98°C 比 90°C 的丙酸挥发性强, 所以产率反而下降。【(1) 符合规律: 找结论, ①②③温度对产率 (或速率) 的影响, $90^\circ\text{C} > 80^\circ\text{C}$ 产率

(2) 特殊情况: 找资料, 用挥发性解释, $90^\circ\text{C} > 98^\circ\text{C}$ 产率。两点答全 1 分】

38. (3 分)

解: 设产生铁的质量为 x 。



160 112

160 kg x $\frac{160}{160 \text{ kg}} = \frac{112}{x}$ $x = 112 \text{ kg}$

答: 理论上生成的铁的质量为 112 kg