

2019—2020 年度第一学期期末测试九年级化学参考答案及评分标准

选择题（1—15 为单选题，16—20 有 1—2 个答案，每小题 2 分，共 40 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	A	C	B	C	D	C	C	D	A	D
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	B	B	A	A	B	D	BC	CD	A	BD

21. (12 分) (1) 混合物 (2) 高 低
- (3) 验纯 红 $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$ (2 分) 不能
- (4) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ (2 分) (5) 28 (6) ②
22. (10 分) (1) 二 电 (2) CO (3) ab
- (4) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (2 分)
- (5) 吸附 消毒（或杀菌） (6) H_2 （或氢气） 16
23. (11 分) (1) 改变 Cl^- 减少 (2) 36.0 加水
- (3) ①不饱和 ②过滤 漏斗 引流 ③ac ④90%
24. (11 分) (1) 分液漏斗 (2) ① A ② $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2 \uparrow$ (2 分)
- ③偏小 ④n
- (3) ① $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ (2 分) ②Y ③a ④c
25. (16 分) (1) NH_4HCO_3 (2) H_2O (3) 产生热量（或维持炉温或写该反应方程式也给分）
- (4) 检查装置的气密性 玻璃管冷却至室温（答到冷却即给分）
- (5) ③ $1.4\text{g} < m < 5.6\text{g}$
- (6) 排尽装置中的空气（或作保护气，其他合理即可） 石灰水变浑浊 不能
- (7) abc (8) 分液漏斗中稀盐酸进入锥形瓶会排出一定体积的气体
- (9) 解：设样品中还原铁粉的质量为 x
- $$m(\text{H}_2) = (0.264\text{L} - 0.04\text{L}) \times 0.09\text{g/L} = 0.02016\text{g} \quad \text{—————} \quad 1 \text{ 分}$$
- $$\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow \quad \text{—————} \quad 1 \text{ 分}$$
- | | |
|----|-------|
| 56 | 2 |
| x | 0.02g |
- $$x = 0.56448\text{g}$$
- 还原铁粉的质量分数为： $0.56448\text{g} / 10\text{g} \times 100\% = 56.4\%$ ————— 1 分
- 答：样品中还原铁粉的质量分数为 56.4% 。
- （若 H_2 按 0.02g 计算，结果为 56.0% 也给分）
- (10) 偏大