

郑州市 2024-2025 学年下期期末考试

高中一年级化学参考答案

一、选择题（每小题 3 分，共 48 分）

1.B 2.D 3.A 4.A 5.C 6.A 7.D 8.A 9.C 10.C 11.B 12.C 13.D 14.B
15.B 16.D

二、非选择题（本题包括 5 大题，共 52 分）

17. (10 分) (1) C (1 分) 第三周期 IIIA 族 (2 分)

(2) $2\text{Al} + 2\text{OH}^- + 6\text{H}_2\text{O} = 3\text{H}_2\uparrow + 2[\text{Al}(\text{OH})_4]^-$ (2 分)

(3) 2 (1 分) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$ 或 $\text{CH}_3\text{CHClCH}_3$ (2 分)

(4) $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl}(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

18. (12 分) (1) 直形冷凝管 (1 分) a (1 分)

(2) ① $\text{Cl}_2 + 2\text{Br}^- = \text{Br}_2 + 2\text{Cl}^-$ (2 分) ② 易挥发 (1 分) ③ 富集溴元素 (2 分)

(3) ① BC (2 分) ② 分液 (1 分)

③ $3\text{I}_2 + 6\text{OH}^- = 5\text{I}^- + \text{IO}_3^- + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

19. (10 分) (1) b (2 分)

(2) 温度过高会导致酒曲中的酶失去活性 (2 分)

(3) 11.2 L (2 分)

(4) ① $n \text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} \left[\text{CH}_2-\text{CH}_2 \right]_n$ (2 分)

② $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{浓H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

20. (11 分) (1) $4 \text{FeS}_2 + 11\text{O}_2 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{SO}_2$ (2 分) 焙烧 (加热到 450°C) 或使用催化剂 (2 分)

(2) ① SO_2 (2 分) ② $0.0013 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{min}^{-1}$ (2 分)

③ 充入了 O_2 (2 分) 增大 (1 分)

21. (9 分) (1) 化学能转化为电能 (再转化为光能) (1 分) (2) a (1 分)

(3) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ (2 分) 碳棒 (1 分)

(4) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 沉淀覆盖在镁片表面, 阻碍了镁片与 NaCl 溶液接触, 形成断路。 (2 分)

酸性条件下不会生成 $\text{Mg}(\text{OH})_2$ 沉淀 (合理即可) (2 分)