

贵阳市普通中学 2022-2023 学年度第二学期期末监测考试

高一 化学参考答案

2023.7

第I卷 (选择题 共 48 分)

1-16. (48 分)

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

第II卷 (非选择题 共 52 分)

17. (10 分)

(1) ④⑦ (2 分) ; ⑤⑥ (2 分)

(2) < (2 分)

(3) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$ (2 分)

(4) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow[\Delta]{\text{浓H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$ (2 分, 条件占 1 分)

18. (12 分)

(1) $\text{E}_2 - \text{E}_1$ (2 分)

(2) ①75% (2 分) ②abc (2 分)

(3) ①b (2 分) ② $\text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^- = 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分) ③2 (2 分)

19. (8 分)

(1) +4 (1 分) 增大接触面积, 加快溶解速率 (2 分)

(2) 漏斗、玻璃棒 (2 分)

(3) 取少许样品, 加蒸馏水溶解, 先滴加 KSCN 溶液, 无明显现象, 再滴加新制氯水, 出现红色, 则有 Fe^{2+} (2 分)

(4) 硫酸 (1 分)



20. (10 分)

(1) a (2 分)

(2) 氧化性 (2 分)

(3) D (2 分)

(4) $\text{MgCl}_2(\text{熔融}) \xrightarrow{\text{电解}} \text{Mg} + \text{Cl}_2 \uparrow$ (2 分) 焰色试验 (2 分)

21. (12 分)

(1) 分液漏斗 (1 分) $\text{C} + 2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) \xrightarrow{\Delta} \text{CO}_2 \uparrow + 2\text{SO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分, 条件占 1 分)

(2) ② (1 分)

(3) 偏高 (2 分)

(4) 防止空气中 H_2O 和 CO_2 进入 E 装置 (2 分)

(5) 将装置内残留的 CO_2 全部赶到装置 E 中被充分吸收 (2 分)

(6) $\frac{3b}{11a} \times 100\%$ (2 分)

注: 1. 书写方程式时, 化学式有错 0 分, 未配平扣 1 分, 离子方程式写成化学方程式的 0 分;

2. 专有名词有错字不给分;

3. 合理答案均给分。

高一化学参考答案 第 2 页 共 2 页



关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服

务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（[网址：www.zizzs.com](http://www.zizzs.com)）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国 90%以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。



微信搜一搜

Q 自主选拔在线

