

2023 届高中毕业班第一次质量检测

化学试题评分参考

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
D	B	C	B	C	D	D	A	A	C

二、非选择题：本题共 5 小题，共 60 分。

11. (12 分)



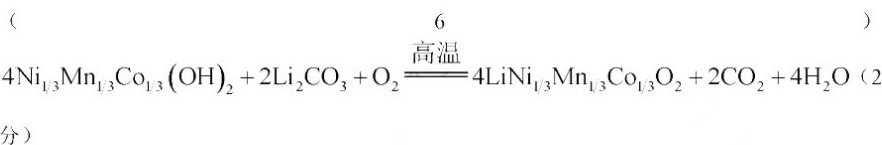
还原剂和氧化剂 (1 分)

(2) 在 Mn^{2+} 的催化作用下， H_2O_2 发生分解 (答 Fe^{3+} 等催化亦可) (1 分)

(3) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ (1 分) 6.4 (2 分)

(4) AC (2 分)

(5) 预烧 (1 分)



12. (14 分)

(1) 分液漏斗、冷凝管 (答“球形冷凝管”亦可) (2 分)

(2) pH 计 (或酸度计) (1 分)

(3) Fe^{3+} 氧化了 Cu (1 分)

(4) 向上层清液中滴加 $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ 溶液，出现蓝色沉淀 (2 分)

HNO_3 (1 分) i (2 分)

(5) (i) 催化 (1 分)

向“实验 II”体系中加入适量 FeSO_4 (其他亚铁盐亦可) 固体，振荡，溶液出现蓝色 (2 分)

(ii) 反应③速率大于反应① (2 分)

13. (12 分)

(1) +41; (2 分)

(2) 反应①的 $\Delta H > 0$ ，反应②的 $\Delta H < 0$ ，温度降低， CO_2 转化为 CO 的平衡转化率减小，使 CO_2 转化为 CH_4 的平衡转化率增大。(或：反应①吸热，反应②放热，低温以反应

①为主导。

或: $\text{CO} + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons \text{CH}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 正向放热, 低温有利于 CO 转化为 CH_4 (2分)

$\frac{3}{4}$ (或 0.75) (2分)

(3) (i) $\text{CO(g)} + 3\text{H}_2\text{(g)} \rightleftharpoons \text{CH}_4\text{(g)} + \text{H}_2\text{O(g)}$ $\Delta H = -206\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$ (2分)

(ii) BC (2分)

(iii) $\frac{\alpha^2(4-2\alpha)^2}{(3-3\alpha)^3(1-\alpha)}$ (2分)

14. (10分)

(1) 四面体 (1分) sp^3 (1分)

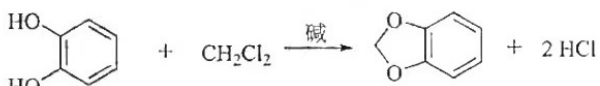
(2) 4:1 (或 8:2) (1分)

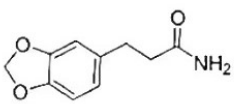
(3) $\text{O} > \text{V} > \text{Na}$ (1分) AB (2分)

(4) H^+ 的空轨道与 O 的孤电子对成键, 结合了钒酸根中的 O 原子 (或 H^+ 夺取了钒酸根中的 O 原子) (2分)

(5) NaVO_3 (2分)

15. (12分)

(1)  (未配平得 1 分) (2分)

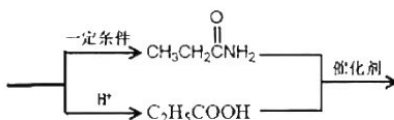
(2)  (2分)

(3) 消去 (消除) 反应 (1分)

(4) 5 (2分)

(5)  (2分)

$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 \xrightarrow[\text{催化剂, 加热}]{\text{HCN}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CN}$
 $\text{C}_2\text{H}_5\text{CONHCOC}_2\text{H}_5$ (3分)



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）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