

2024 届泉州市高中毕业班质量监测（一）

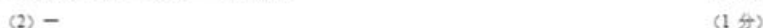
化学试卷参考答案

总说明：

1. 本答案及评分说明供阅卷评分时使用，考生若写出其他正确答案，可参照本说明给分。
2. 化学方程式（包括离子方程式、电极反应式等）中的化学式、离子符号写错，不得分；化学式、离子符号书写正确，但未配平、“↑”“↓”未标、必须书写的反应条件未写（或写错）等化学用语书写规范错误的，每个化学方程式累计扣 1 分。
3. 化学专用名词书写错误均不得分。

1~10: ADBBC ADCCB (各 4 分, 共 40 分)

11. (14 分)



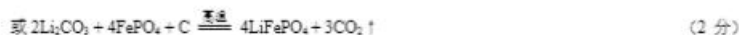
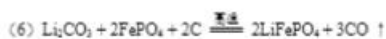
(写对 1 个得 1 分, 多写其他物质扣 1 分)



(5) 碳酸氢锂分解率随温度升高而增加, 碳酸锂的溶解度随温度升高而降低 (2 分)

(写对“碳酸氢锂分解率随温度升高而增加”即给 2 分, 只写“碳酸锂的溶解度随温度升高而降低”给 1 分)

(分)



(产物中同时出现 CO 、 CO_2 也给分)



12. (17 分)



分子晶体 (1 分)



(接口全对才给分)

② 排出装置内的空气, 防止 $CrCl_3$ 被空气中 O_2 氧化 (2 分)

(写对其中一点就给 2 分)

③ 长颈漏斗 (1 分)

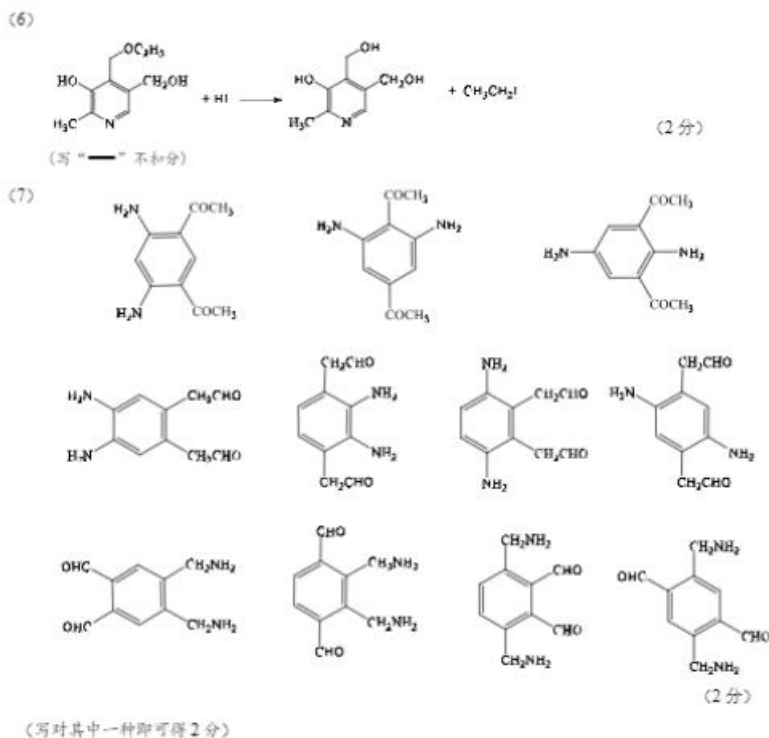
平衡气压, 防止堵塞 (1 分)

(写对其中一点就给 1 分)



- ④ CrCl_3 、 CCl_4 、 COCl_2 (2分)
(写对2个得1分, 多写其他物质扣1分)
- ⑤ 干燥 (或除水) (1分)
- (4) ① a, c (2分)
(写对1个得1分, 写错一个扣1分)
- ② $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}_2]\text{Cl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (2分)
(写“ $[\text{CrCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]\text{Cl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ”也得分)
13. (15分)
- (1) +66.3 (或 66.3) (2分)
- (2) ① 反应 i 为吸热反应, 温度升高, 反应 i 平衡向正向移动, 乙烯浓度增大, 使得反应 ii 平衡正向移动; 反应 ii 为放热反应, 温度升高, 反应 ii 平衡向逆向移动; 低于 800 K, 乙烯浓度对反应 ii 的影响占主导, 高于 800 K, 温度对反应 ii 的影响占主导, 因此, 两种的物质的量分数先增大后减小, (2分)
- ② < (1分)
- $\frac{(0.64p)^2 \times 0.04p}{(0.16p)^2}$ 或 0.64p (2分)
- (3) ① 299 (2分)
162.1 (2分)
- ② 0.00375 (或 3.75×10^{-3} 、3/800) (2分)
- $\frac{(0.784)^2}{(0.108)^2}$ (2分)
14. (14分)
- (1) 维生素 B_6 可以与水形成分子间氢键 (2分)
(写“维生素 B_6 可以形成氢键”, “维生素 B_6 可以形成分子内氢键”, “维生素 B_6 有氢键”均不得分)
- (2) 酰胺、羧基 (各1分, 共2分)
(写对1个得1分, 写错一个扣1分)
- 丙酮 (1分)
- (3) 取代反应 (1分)
(写“取代”不得分)
- (4) H_3PO_4 或 $\text{PO}(\text{OH})_3$ (2分)
- (5)  (2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](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**。

