

株洲市 2023 届高三年级教学质量统一检测（一）

化学试题参考答案及评分标准

一、选择题：本题共 14 小题，每小题 3 分，共 42 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

序号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	C	A	A	B	C	D	C	D	B	A
序号	11	12	13	14						
答案	C	B	A	D						

二、非选择题：本题共 15—18 四道大题，共 58 分。

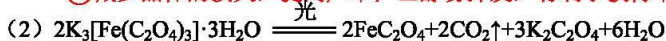
说明：化学式书写错误或化学专用名词出现错别字均要扣分；元素符号、结构简式书写不规范要适当扣分；所有化学方程式或离子方程式或热化学方程式或电极反应方程式没配平均不给分，漏写条件扣 1 分，漏标气体或沉淀符号本次不扣分。

15. (15 分，除标注外每空 2 分)

I. (1) ①分液漏斗 (1 分) 使反应物受热均匀，加快反应速率且便于控制温度 (1 分)

②蒸发浓缩 (1 分) 降低三草酸合铁 (III) 酸钾晶体的溶解度，使其充分析出，提高产率 (1 分)

③减少晶体的损失，提高产率；乙醇易挥发，有利于获得干燥产品



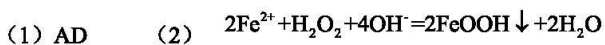
II. (1) A (1 分)

(2) 当滴入最后半滴标准液时，溶液由无色变为浅红色，且 30s 内不褪色

(3) 77.7%

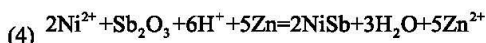
(4) 偏小

16. (15 分，除标注外，每空 2 分)



FeOOH 沉淀会转化成胶体，胶体会吸附锌离子

(3) $Cu^{2+} + ZnS = CuS + Zn^{2+}$ ，该反应的 K 为 $1 \times 10^{-25} \div (1 \times 10^{-36}) = 10^{11} > 10^5$ 说明该反应能彻底正向进行



(5) 60 (1 分)

(6) 过滤 (1 分)

(7) (1, 1/2, 1/2) 正四面体 (1 分)

17. (13 分, 除标注外, 每空 2 分)

I. (1) -49.48 低温 (1 分)

(2) ① > (1 分) > (1 分)

② 反应①放热, 反应②吸热, 随温度升高, 反应①逆移, 反应②正移, 且反应②正向移动幅度更大, 所以 CO_2 的平衡转化率增大, 甲醇的选择率降低。

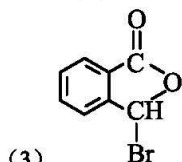
(3) 3/8

II. (1) $\text{CO}_2 + 2\text{e}^- + \text{HCO}_3^- = \text{HCOO}^- + \text{CO}_3^{2-}$ (2) 0.75mol

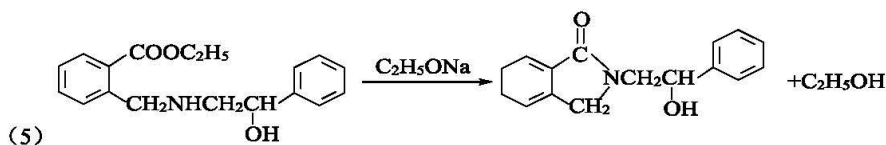
18. (15 分, 除标注外每空 2 分)

(1) 碳溴键、酰胺基

(2) 取代反应 (或酯化反应) (1 分) 加成反应 (或还原反应) (1 分)

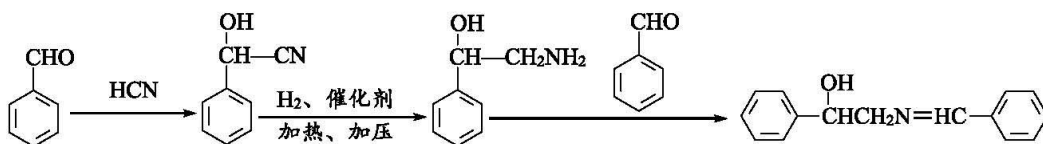


(4) C



(6) 6

(7)



(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](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



自主选拔在线