

腾·云联盟 2023—2024 学年度上学期高三年级十月联考

化学参考答案

一、选择题：本题共 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。

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

二、非选择题：本题共 4 小题，共 55 分。

(以每题为一个题组切割，下表中第二列的每一个“□”设置一个赋分框。)

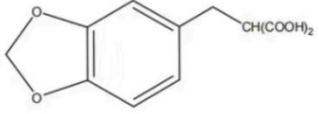
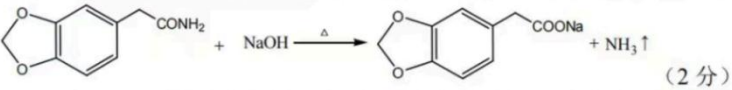
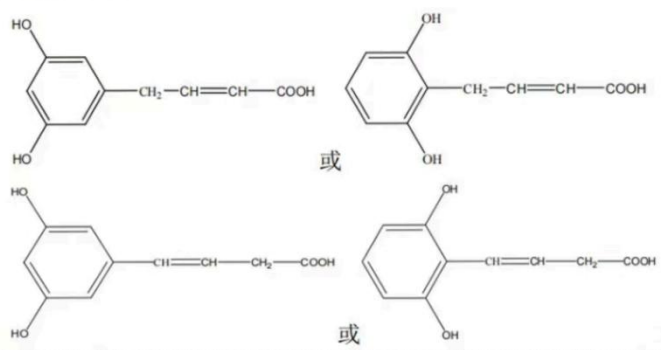
注：有关反应方程式的书写中，化学式错误或未配平，不得分；

同一反应中的“条件、=、↑、↓”等一处或多处错误合计扣 1 分。

16. (14分)	
(1) 玻璃棒 普通漏斗 (各 1 分, 共 2 分, 答“漏斗”也得分)	<input type="checkbox"/>
(2) 与铁形成原电池, 加快反应速率 (2 分)	<input type="checkbox"/>
(3) 加热浓缩, 冷却结晶, 过滤 (3 分)	<input type="checkbox"/>
(4) 乙醇挥发, 带走水分, 便于晾干 (2 分)	<input type="checkbox"/>
(5) 用磁铁分离 (1 分)	<input type="checkbox"/>
(6) 铁、炭黑 (2 分)	<input type="checkbox"/>
(7) 73.5% (2 分)	
17. (14分)	
(1) 五 IB (各 1 分, 共 2 分)	<input type="checkbox"/>
(2) CaSO ₄ (2 分)	<input type="checkbox"/>
(3) ZnS + MnO ₂ + 2H ₂ SO ₄ = MnSO ₄ + ZnSO ₄ + S + 2H ₂ O (2 分)	<input type="checkbox"/>
(4) 7.5 × 10 ⁻⁴ (2 分)	
用 CaCl ₂ 还可除去 SO ₄ ²⁻ , 避免 SO ₄ ²⁻ 浓度升高造成对浸出反应的抑制作用, 从而促使反应向生成 PbCl ₂ 和 AgCl 的方向进行 (2 分)	<input type="checkbox"/>
(5) 60℃、CaCl ₂ 浓度为 400g/L (2 分)	<input type="checkbox"/>
(6) Pb + 2AgCl ₄ ³⁻ = 2Ag + PbCl ₄ ²⁻ + 4Cl ⁻ (2 分)	<input type="checkbox"/>

小红书

小红书号: 2659813044

18. (14分)	
(1) -96.1 (2分)	<input type="checkbox"/>
(2) < (2分) 温度太低, 反应速率太小; 该反应为放热反应, 温度太高, 不利于反应向脱硫的方向进行 (2分)	<input type="checkbox"/>
(3) ① $3d^34s^2$ (2分)	<input type="checkbox"/>
② V^{5+} 、TQ (各1分, 共2分)	
(4) ① $p_3 > p_2 > p_1$ (2分)	<input type="checkbox"/>
② p_1/p_3 (2分)	<input type="checkbox"/>
19. (13分)	
(1) 邻苯二酚 (或 1, 2-苯二酚) (2分)	<input type="checkbox"/>
(2) 取代反应 (1分)	<input type="checkbox"/>
(3)  (2分)	<input type="checkbox"/>
(4) 醚键、酰胺基 (各1分, 共2分)	<input type="checkbox"/>
(5)  (2分)	<input type="checkbox"/>
(6) 48 (2分)	
 (2分)	<input type="checkbox"/>

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

