

2023 年锦州市普通高中高三质量检测

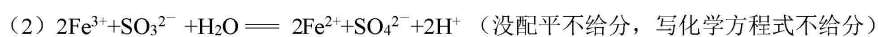
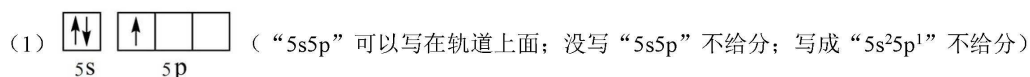
化学参考答案

一、选择题：本题共 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。

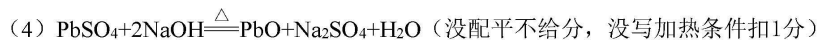
1	2	3	4	5	6	7	8
C	A	B	A	C	B	C	D
9	10	11	12	13	14	15	
D	D	C	D	A	D	B	

二、非选择题：本题共 4 小题，共 55 分。

16. (14 分) [每空 2 分]



(3) $\text{In}(\text{OH})_3$ 属于弱电解质，pH升高，铟离子(In^{3+})发生水解，导致 In^{3+} 的萃取率下降(解释合理可酌情给分)



(5) ① $10^{-7.6}$

② 96

(6) $\sqrt[3]{\frac{223}{2\rho N_A}}$ (其他正确写法可给分)

17. (13 分) [除标注外，每空 2 分]

(1) 241

(2) bc (写错或多写不给分，少写一个扣 1 分，大写字母不给分)

(3) ① < (1 分)

② 1000

③ 增大

④ c

⑤ 随着温度的升高，催化剂活性降低，反应速率减慢，相同时间内生成的 $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ 的物质的量减少

(解释合理可酌情给分)

18. (13分) [除标注外, 每空2分]

(1) ① < (1分)

② abd (写错或多写不给分, 写对其中两个给1分, 大写字母不给分)

(2) ① c→e→d→b (大写字母不给分, 没写“→”不扣分)

② 将SO₃冷却形成固体(或除去SO₃) (解释合理可酌情给分)

③ pH>8, 通入SO₂量少, Na₂S和Na₂CO₃未充分反应, 减少Na₂S₂O₃产量(产率) (1分)

pH<8, 过量的SO₂溶解, 溶液呈酸性, Na₂S₂O₃与酸反应减少其产量(产率) (1分)

(解释合理可酌情给分)

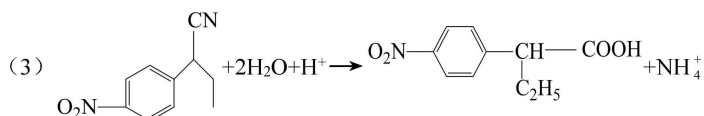
(3) ① 1 mL pH=2.4的盐酸(HCl溶液) (只写“盐酸”不给分, 写出“1 mL”或“pH=2.4”给1分)

② Cl₂+S₂O₃²⁻+H₂O=SO₄²⁻+S↓+2Cl⁻+2H⁺ (没配平不给分, 写化学方程式不给分, 没写“↓”不扣分)

19. (15分) [除标注外, 每空2分]

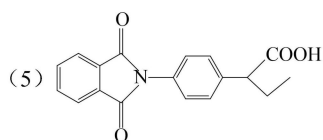
(1) 光照、液溴(或溴蒸气) (多写不给分, 写对一个给1分)

(2) 硝基、羧基 (多写不给分, 写对一个给1分)

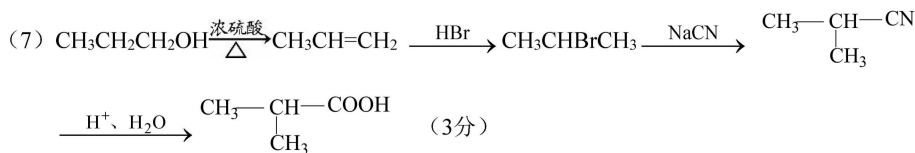


(结构简式错误不给分, 没配平给1分)

(4) 将硝基(-NO₂)还原为氨基(-NH₂)



(6) 12



(写对其中两步给1分, 写对其中三步给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**。



 微信搜一搜

 自主选拔在线

