

丽水、湖州、衢州 2021 年 4 月三地市高三教学质量检测试卷

化学参考答案

一、选择题（本大题共 25 小题，每小题 2 分，共 50 分。每小题列出的四个备选项中只有一个是符合题目要求的，不选、多选、错选均不得分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案	A	B	D	C	C	B	D	D	A	C	A	A	C
题号	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	
答案	D	B	A	B	C	B	C	C	D	A	D	B	

二、非选择题（本大题共 6 小题，共 50 分）

26. (1) O_2 分子中的 O 分别与 H_2O 分子中的 H 通过氢键构成五元环 (2 分)

(2) A 为分子晶体，C 为离子晶体，离子键强于分子间作用力 (2 分)

27. (1) $n(Na_2CO_3):n(NaOH)=5:4$ (2 分)

(2) $c = \frac{0.2000 \times 12.50 \times 10^{-3}}{25.00 \times 10^{-3}} = 0.1000 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (2 分)

28. (1) Ca、C、N (1 分)

$CaCN_2$ (1 分)

(2) $Ca^{2+} + CO_2 + 2OH^- = CaCO_3 \downarrow + H_2O$ (2 分)

(3) $CaCN_2 + H_2O + CO_2 = CH_2N_2 + CaCO_3$ (2 分)

(4) 氨气在水中的溶解度远大于二氧化碳，先通氨气，形成碱性溶液，可吸收更多的二氧化碳，能得到较多的晶体。 (2 分)

(5) 将光亮的铜丝在酒精灯火焰上加热，待铜丝变黑后，趁热伸入充满氨气的集气瓶中，铜丝又变为紫红色。 (2 分)

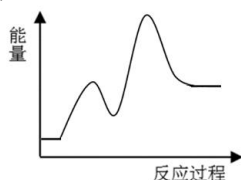
29. (1) 41.2 (2 分)

(2) AD (2 分)

(3) 0.0125MPa (2 分)

(4) CO_2 能与 H_2 发生反应 II 使反应 I 平衡正移，提高丙烯产率；
 $CO_2 + C = 2CO$ 可以消除催化剂表面的积炭。 (2 分)

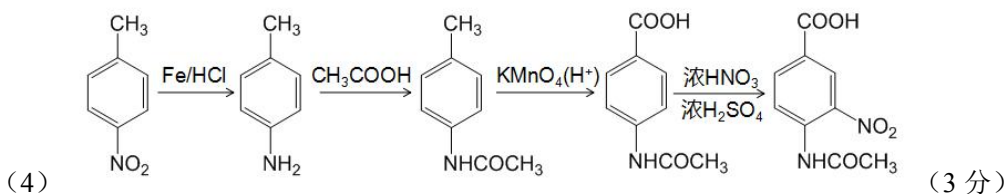
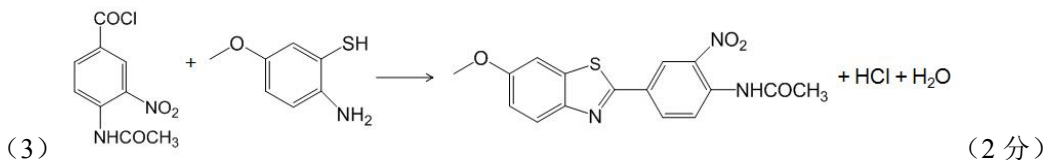
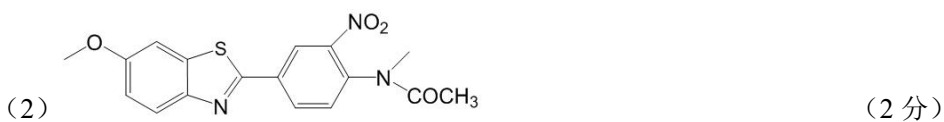
(5)



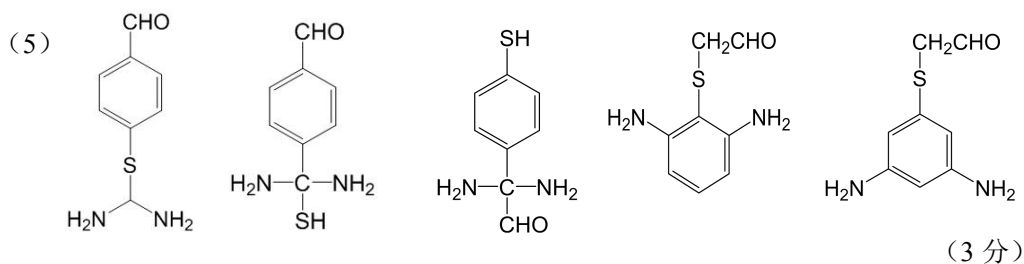
(2 分)

30. (1) 倾析法 (或过滤) (1分)
- (2) AD (2分)
- (3) ACD (2分)
- (4) ①eacd (2分)
- ②挤捏乳胶管 (1分)
- ③废铁屑中存在其它金属元素, 使产品不纯; FeCl_3 溶液部分水解, 导致测得纯度偏低; Fe^{3+} 与 I^- 的反应存在一定的限度, Fe^{3+} 有剩余; 碘量法测定实验中, I_2 易挥发损失。(写出一个原因即可或其它合理答案) (2分)

31. (1) AB (漏选得1分, 多选、错选不得分) (2分)



(或其它合理答案)



(写出任意三种)