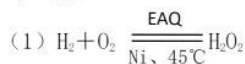


达州市普通高中 2023 届第一次诊断性测试 理综化学答案

7~13: DDCCBAB

26、(15 分)



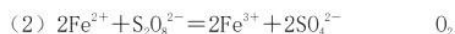
(2) ①bcbcde 防止外界空气中水蒸气进入三颈烧瓶中，造成催化剂镍中毒

② $\text{NH}_4^+ + \text{NO}_2^- = \text{N}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ 残留 H_2 与后续通入 O_2 可能在催化剂作用下直接化合造成危险（或反应速率过快无法控制）

③适当升温可加快反应速率，不高于 45°C 可防止 H_2O_2 的分解 ④冷水 (1 分)

(3) 5.250

27、(14 分)



(3) 使 Fe^{3+} 水解充分，水解生成的 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体发生聚沉而易于过滤除去 2.8

(4) 若溶液酸度过高， F^- 会与 H^+ 反应生成 HF ，造成 MgF_2 的溶解平衡： $\text{MgF}_2(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Mg}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{F}^-(\text{aq})$ 正向移动，不利于 Mg^{2+} 的沉淀。

(5) 蒸发浓缩 (1 分)、冷却结晶 (1 分)

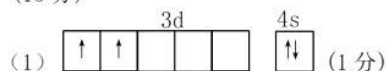
28、(14 分)

I、(1) -127.8 (2) ① B ② $\frac{0.008 \times 0.032^4}{0.024^2 \times 0.012^2}$

II、(3) 增大 (1 分) 0.4 mL/min、 T_3 T_3 之后，副反应速率加快，造成乙醇转化率增大的同时乙烯的选择性降低。



35、(15 分)



(2) ① $\text{H} < \text{C} < \text{Cl} < \text{O}$ (1 分) 12 N_A (1 分)

②6 (1 分) 大于 (1 分) H_2O 中 O 为 sp^3 杂化，有两对孤电子对，但与 Ti^{4+} 形成配位键后，对 H_2O 中 H-O 键的排斥力减弱， $\angle\text{HOH}$ 之间的键角变大

(3) sp^2 (1 分) HCHO 分子与 H_2O 分子均为极性分子； HCHO 与 H_2O 可形成分子间氢键

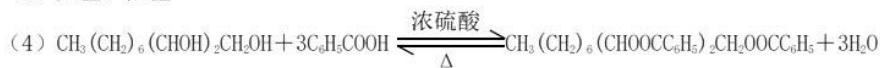
(4) ①正八面体 (1 分) ② $\frac{136}{a^3 \cdot N_A} \times 10^{21}$ ③ $(1, 1, \frac{1}{2})$ 或 $(0, 0, \frac{1}{2})$

36、(15分)

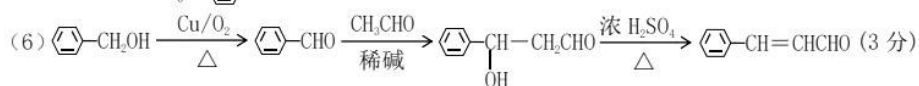
(1) 取代反应(1分) 苯甲醇(1分)

(2) BC

(3) 羟基、醛基



(5) 4 $\text{H}_3\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{OOCH}$



说明:

1. 本试卷中其它合理答案,可参照此评分标准酌情给分。
2. 方程式未写条件或条件不完全、不写“↓”或“↑”均扣一分,不配平不得分。

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**。

