

天津市河西区 2022—2023 学年度高三下学期总复习质量调查(一)

化学试题

可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 N 14 O 16

祝各位考生考试顺利!

第I卷

注意事项:

1. 每题选出答案后, 请将答案填写在答题纸上, 否则无效。
2. 本卷共 12 题, 每题 3 分, 共 36 分。在每题给出的四个选项中, 只有一项是最符合题目要求的。

【1 题答案】

【答案】D

【2 题答案】

【答案】A

【3 题答案】

【答案】C

【4 题答案】

【答案】A

【5 题答案】

【答案】D

【6 题答案】

【答案】A

【7 题答案】

【答案】D

【8 题答案】

【答案】B

【9 题答案】

【答案】C

【10 题答案】

【答案】C

【11题答案】

【答案】B

【12题答案】

【答案】B

第II卷 (非选择题共 64 分)

注意事项: 本卷包括 4 小题, 共 64 分。请将答案填写在答题纸上, 否则无效。

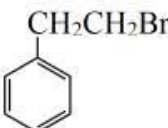
【13题答案】

【答案】(1) ①. 乙醇分子间能形成氢键 ②. 乙醚沸点低, 蒸馏时需要的温度低, 青蒿素不易分解

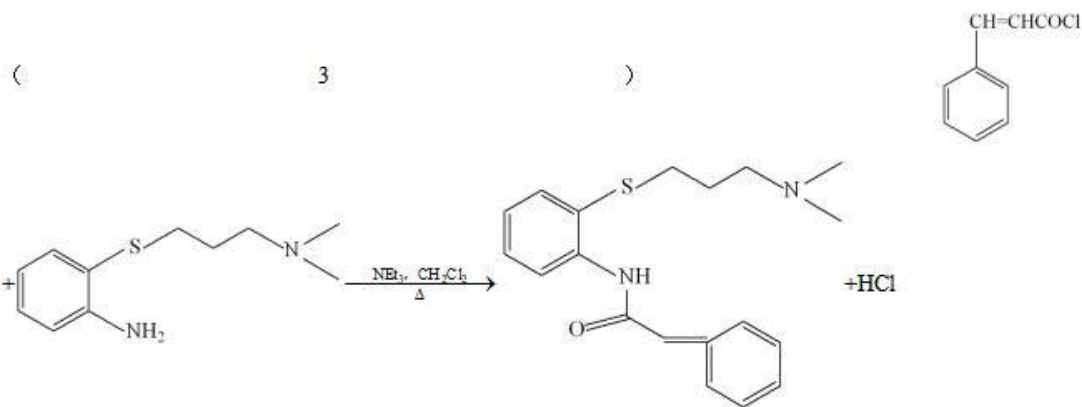
(2) ①. C ②. O ③. X 射线衍射 ④. 模型法 ⑤. 质谱法 ⑥. $\frac{282 \times 4}{N_A \times abc \times 10^{-21}}$

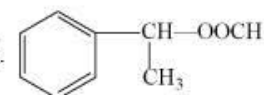
(3) ①. 加成反应 ②. sp^3 ③. 正四面体 ④. 与青蒿素相比, 双氢青蒿素分子中含有羟基, 与水分子能形成氢键, 水溶性更好

【14题答案】

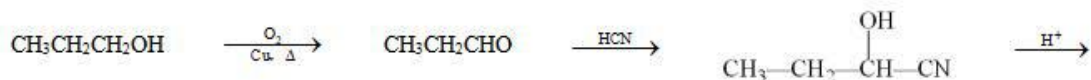
【答案】(1) ①. C_6H_5O ②.  ③. 碳碳双键 羧基

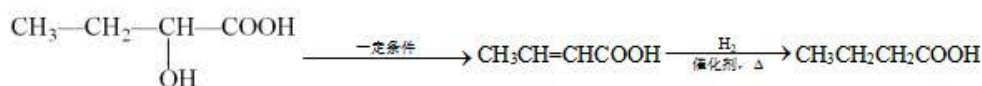
(2) ①. 氧化反应 ②. 银氨溶液或新制的氢氧化铜



(4) ①. 6 ②. 

(5)





【15 题答案】

【答案】(1) KMnO_4

(2) ①. KOH ②. $<$ ③. 2、3、 16OH^- 、2、6、 $8\text{H}_2\text{O}$ ④. 反应存在平衡
 $16\text{OH}^- + 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{FeO}_4^{2-} + 6\text{Cl}^- + 8\text{H}_2\text{O}$ ，当为 FeCl_3 时增加了 Cl^- 浓度使平衡逆向产率降低

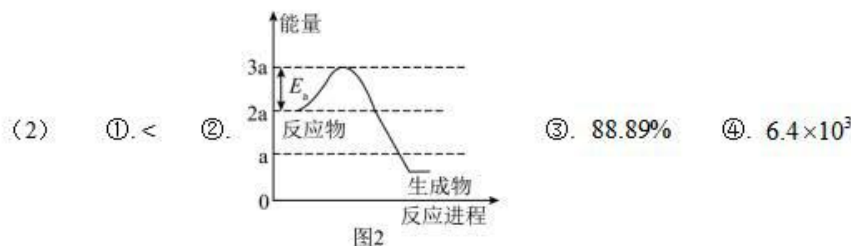
(3) ①. 吸入的 HCl 增加了 Cl^- 浓度使 $\text{NaCl}(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Na}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$ 平衡逆向产生 NaCl 晶体 ②.
 HCl 进入装置 C 中增加了 Cl^- 浓度使 $16\text{OH}^- + 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{Cl}_2 \rightleftharpoons 2\text{FeO}_4^{2-} + 6\text{Cl}^- + 8\text{H}_2\text{O}$ 平衡逆向产率降低

(4) $2\text{OH}^- + \text{Cl}_2 = \text{Cl}^- + \text{ClO}^- + \text{H}_2\text{O}$

(5) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ 溶液和过量 KOH 、适量 Cl_2

【16 题答案】

【答案】(1) $\text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) = \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -286\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$



(3) ①. 5.4 ②. 相同催化剂， 400°C 的反应速率更快，相同温度，催化剂 B 副产物浓度低，甲烷与甲醇比例高

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**。

