

化学参考答案

一、选择题：本题共 10 小题，每小题 2 分，共 20 分。每小题只有一个选项符合题目要求。

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
B	B	D	A	D	B	B	C	D	C

二、选择题：本题共 5 小题，每小题 4 分，共 20 分。每小题有一个或两个选项符合题目要求，全部选对得 4 分，选对但不全的得 2 分，有选错的得 0 分。

11	12	13	14	15
AC	D	C	B	AD

三、非选择题：本题共 5 小题，共 60 分

阅卷总体原则：

- 1、答案为数值的，只看数值是否正确，不考虑单位。
- 2、学生写出的答案个数超过标准答案个数的（设为  $N$  个），以前  $N$  个为准。
- 3、方程式给分原则：
  - a、用“=”、“ $\rightleftharpoons$ ”、“ $\rightarrow$ ”不扣分，用“—”或无连接符号不得分，不写反应条件不扣分。
  - b、反应物或产物不全或错误不得分，方程式不配平或配平错误不得分，使用非最小公约数配平不得分。
  - c、要求写离子方程式的，写成化学方程式不得分。

16、（12 分）（除标记外，其余空均为 1 分）

（1） $+3/2$ 或 $-3/2$ （答对一个得全分）       $1:4$ 或 $4:1$ （答对一个得全分）

（2）c      （3） $\text{Na}^+ \left[ \begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H} \cdot \text{B} \cdot \text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array} \right]^-$        $\text{N} > \text{C} > \text{H} > \text{B}$ （2分）       $\text{sp}^3$ 杂化      （4）大于      吡啶孤对电子对在杂化轨道上，可与水形成比较强的氢键，吡咯孤电子对参与形成大 $\pi$ 键，与水很难形成氢键（回答出吡啶与水形成氢键比吡咯强，即可得分）（2分）

（5） $\frac{\sqrt{3}}{4} a^2 b N_A \rho \times 10^{-21} - 11$ （转化成这个结果式子都可得分）（2分）

17、（12 分）（除标记外，其余空均为 1 分）

（1）增大固体与空气接触面积，加快反应速率；同时将有机物、活性炭全部除去（每条一分）（2分）

将PdO转化为Pd

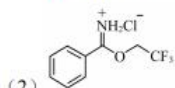
（2） $3\text{Pd} + 12\text{H}^+ + 2\text{ClO}_3^- + 16\text{Cl}^- = 3\text{PdCl}_6^{2-} + 6\text{H}_2\text{O}$ （2分）      （盐酸挥发HCl）生成氯气污染环境（只要回答生成氯气得全分）

（3）浓盐酸      将Pd元素转化为 $(\text{NH}_4)_2\text{PdCl}_6$ 时，过量 $\text{NH}_4\text{Cl}$ 降低 $(\text{NH}_4)_2\text{PdCl}_6$ 溶解度（每条一分）（2分）

（4）2:1       $4.67 \leq \text{pH} < 6.35$ （2分）

18、（12分）（除标记外，其余空均为2分）

（1）恒压滴液漏斗（1分） 防止D中液体倒吸入B中（回答防倒吸得全分）



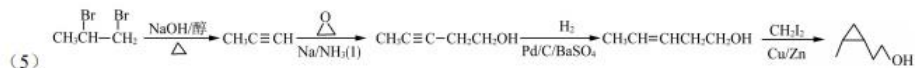
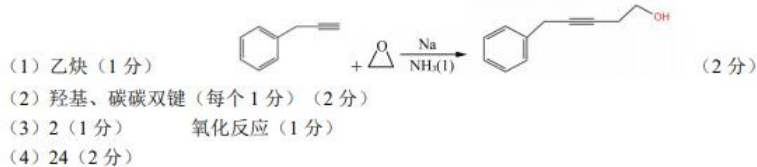
向布氏漏斗中加入乙腈至没过白色固体，待乙腈自然流下后重复操作 2~3 次（关键词：布

氏漏斗、乙腈, 缺一个不得分)

(3) ①c (1分)

② 吸收有机相中的水 (1分) 减压蒸馏 (1分) 50%

19、(12分)



(错一步扣一分, 若起始步错, 后面没有分) (3分)

20、(12分) (除标记外, 其余空均为2分)

(1) 90.5 (1分) (2) BCE (漏掉一个扣一分; 有错不得分)

(3) 66.7%  $16\rho_0^2/49$

(4) 升高温度, 反应 II 正向进行生成的 CO 变多, 反应 III 逆向进行, 消耗的 CO 变少 (两个反应回答出其中一个得全分) 220、1.5 (每个条件 1分)

(5)  $\text{H}_2 - 2\text{e}^- + \text{O}^{2-} = \text{H}_2\text{O}$  (1分)

## 关于我们

齐鲁家长圈系业内权威、行业领先的自主选拔在线旗下子平台，集聚高考领域权威专家，运营团队均有多年高考特招研究经验，熟知山东新高考及特招政策，专为山东学子服务！聚焦山东新高考，提供新高考资讯、新高考政策解读、志愿填报、综合评价、强基计划、专项计划、双高艺体、选科、生涯规划等政策资讯服务，致力于做您的山东高考百科全书。

第一时间获取山东高考升学资讯，关注齐鲁家长圈微信号：sdgkjzq。



微信搜一搜

齐鲁家长圈

打开“微信 / 发现 / 搜一搜”搜索