

温州市普通高中 2023 届高三第二次适应性考试 化学试题卷参考答案与评分细则

各位老师:

为了做好阅卷评分工作, 强调如下几点:

1. 由于二模的测试目的是对学生现阶段学习的评估以及对后续学习的引导, 因此, 各位阅卷老师须端正态度, 认真负责地对待阅卷工作, 您的评分关系到学生的学习心态与学习目标, 也关系到学校与家长的期待;

2. 本次阅卷采用单评与双评相结合的方法, 请各位务必按照评分细则进行评分, 否则会直接影响学生的得分率及仲裁卷的任务。

3. 本次阅卷评分严格按评分要求给分, 给分有理由, 扣分有依据, 不能随意更改给分标准, 也不能随意给分。

4. 阅卷错误率较高的老师, 将点名通报给学校及相关领导。

5. 请各位参与阅卷的老师做好阅卷工作安排, 阅卷期间在没有完成任务之前不能从事其它工作。请保证按时完成阅卷的任务。由于双评 (2+1), 分配的阅卷数会是学校参考学生数的二倍以上。指定的阅卷组长给定仲裁账号, 并用仲裁账号登陆完成双评后三评, 直至完成整体阅卷。

谢谢各位老师的配合与支持, 感谢大家辛苦付出。

一、选择题 (本大题共 16 小题, 每小题 3 分, 共 48 分。每个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 |
| 答案 | B | A | B | D | B | A | D | A | C | B |
| 题号 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | | | | |
| 答案 | C | D | C | D | D | C | | | | |

二、非选择题 (本大题共 5 小题, 共 52 分)

17. (10 分) (1) $\begin{array}{c} 2s \\ \uparrow\downarrow \end{array}$ $\begin{array}{c} 2p \\ \uparrow\uparrow\uparrow \end{array}$ (1 分)【2S、2P 没标注给 1 分, 其它有错 0 分】 $\begin{array}{c} \uparrow\downarrow \\ \uparrow\downarrow \end{array}$ $\begin{array}{c} \uparrow\uparrow\uparrow \end{array}$

原建议给 1 分。 $\begin{array}{c} \uparrow\downarrow \\ 2s \end{array}$ $\begin{array}{c} \uparrow\uparrow\uparrow \\ 2p \end{array}$

(2) ①共价键 (1 分)【答“共价键和配位键”给分, 只答“配位键”或其它不给分,】

4 (1 分)【有错 0 分】

②氮分子键能大, 反应条件要求高 (1 分) 产物中气体分子数减少 (属于熵减反应)

(1 分)【分步给分, 说明氮分子中键能大的意思相近给 1 分, 能指出反应是熵增减的意思给 1 分, 其它说明不扣分也不给分】

(3) 25: 2 (2 分)【写成, 12.5: 1 或 12.5 不给分】

(4) FeWN₂ (1 分)【元素符号排序不要求, 有错 0 分】 写成 Fe₂W₂N₄ 或者其它不给分

$$(5) \frac{56 \times 2 + 184 \times 2 + 14 \times 4}{2} N_A \times (a \times 10^{-7})^2 \times c \times 10^{-7} \quad (2 \text{分}) \quad \text{【例式缺项或有错 0 分, 化简或者部分化简且结果}$$

正确给分。】

18. (10分)

(1) Fe O (铁、氧, 写出名称给分) (2分) 【有错 0 分】 FeO₂ (2分) 【元素符号排序不要求, 有错 0 分】 写成倍数式不给分。

(2) FeO₂ + NaOH = NaHFeO₃ (2分) 【FeO₂同上元素符号排序不要求, 写离子方程式且正确给分。其它有错 0 分】

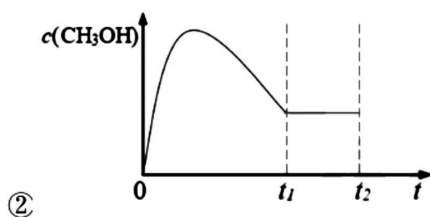
(3) H⁺ + OH⁻ = H₂O Fe³⁺ + 3OH⁻ = Fe(OH)₃↓ (共 2 分, 各 1 分) 【分步给分, 写出一条且正确给 1 分, 前后不分顺序, 写成化学方程式或者其它离子符号, 或者配平有错 0 分】

(4) 用足量 CCl₄ 吸收 Cl₂ 后, 剩余气体能使石蕊变红, 不退色, 说明含有 HCl (2 分, 其他合理答案也给分) 【操作步骤中涉及除去后, 再操作检测 HCl, 现象与判断正确给分, 如果没有排除干扰而直接检测 HCl 不给分, 其它酌情给分】

19. (10分)

(1) C (1分) 【有错 0 分】

(2) ①205.4 (1分) 【有错 0 分】



②

(2分) 【分步给分, 从原点 0 至 t₁ 画到倒“U”, 1

分, t₁-t₂ 与横坐标平行, 给 1 分。其它有错 0 分】

(3) $\frac{32w_1}{32w_1+9w_2}$ (2分) 【只用 w₁ 或者 w₂ 表示且正确的给 1 分, $\frac{32w_1}{9}$ 或 (1-w₂) 或 $x \cdot \frac{32w_1}{9} + (1-x) \cdot (1-w_2)$

x ∈ [0, 1], 其它有错 0 分】

(4) ①B (2分) 【有错 0 分】

②反应物气体流量一定的情况下, 经过相同的时间, 实验 2 中 CH₄ 转化的物质的量相对较多, 因此吸收的热量较多 (2 分, ΔH₁ = +247 kJ·mol⁻¹ 大于 ΔH = +41 kJ·mol⁻¹)

【能说明在 2、3 实验中, 控制变量条件下, CH₄ 转化的物质的量相对较多 (1 分), 吸热较多, 导致储能效率较高 (1 分), 其它合理说明酌情给分。】

20. (10分)

(1) 安全瓶 (1分) 【写成缓冲瓶、防倒吸均给分】

防止氧气、水蒸气等进入反应装置 (1分) 【写出防止氧气或者空气或者水分进入即可给分】

(2) BD (2分) 【写出 B 或者 D 给 1 分, BD 给 2 分, 多选有错 0 分】

(3) H₂ 不仅是反应物, 还是气流动力, 把 HCl 带出反应体系, 使反应更加彻底 (2分)

【写成说明 H₂ 是为了赶走装置中的空气 0 分, 题意是反应开始后的氢气用量问题。指出 H₂ 作为反应物的同时, 还要把 HCl 带出, 使反应完成, 分步给分, 正确各给 1 分。其它 0 分】

水浴温度 (1分) 【有错0分】

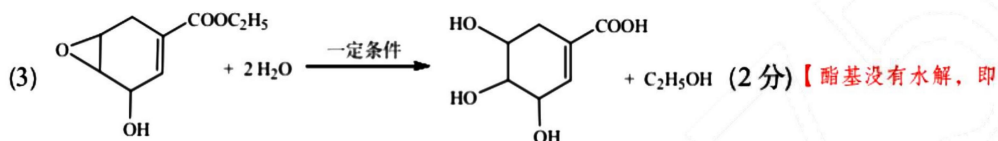
(4) ①b a (1分) 【有错0分】 a d (1分) 【有错0分】

②偏低 (1分) 【有错0分】

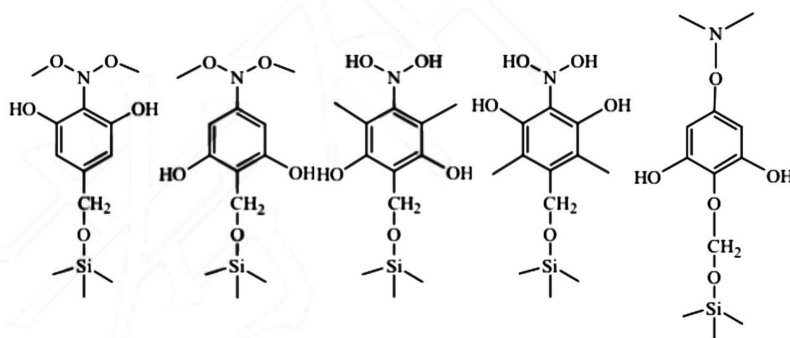
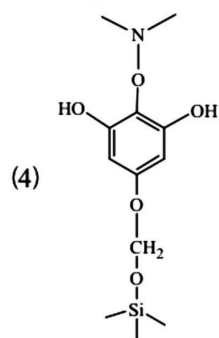
21. (12分)

(1) 羟基、酯基 (1分) 【错别字或者其它有错0分】  (1分) 【有错0分】

(2) C (2分)

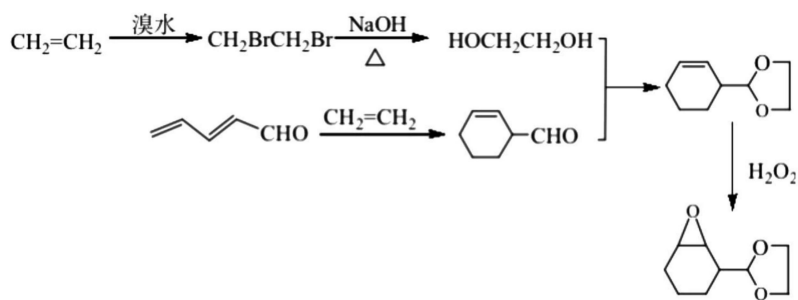


后面还是酯基，扣1分，或者，前面一步已经写成了羧基了，扣1分。配平错，漏写条件或水分子或者乙醇分子，扣1分】

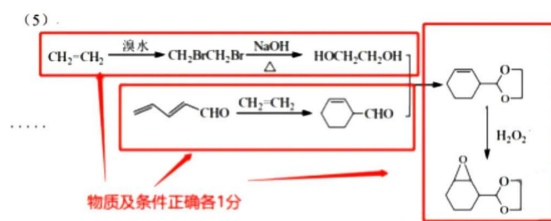


【写出两个给1分，写出三个给2分，写出四个给3分，多个看前三个。结构简式中表达不清楚的酌情给分，少氢或者少碳、少氧原子的不给分】

(5)



【合成乙二醇 1 分，双烯加成 1 分，氧化与醛基保护顺序正确 1 分】



【合成乙二醇 1 分，双烯加成 1 分，氧化与醛基保护顺序正确 1 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.zizs.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

浙考家长帮

