

西咸新区 2022 ~ 2023 学年度第二学期期末质量监测

高二化学试题参考答案及评分标准

一、选择题(本大题共 14 小题,每小题 3 分,计 42 分。每小题只有一个选项符合题意)

1. C 2. B 3. B 4. A 5. C 6. C 7. A 8. B 9. D 10. C
11. D 12. D 13. A 14. B

二、非选择题(包括必考题和选考题两部分,共 58 分。第 15 ~ 17 题为必考题,每道试题考生都必须作答。第 18 ~ 19 题为选考题,考生根据要求作答)

(一)必考题(共 43 分)

15. (14 分)(1) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

(2)①碱石灰可以同时吸收水蒸气和二氧化碳

② $\text{Cu}_7(\text{OH})_{10}(\text{CO}_3)_2$

(3)①胶头滴管、玻璃棒 a、f

②水浴加热 滴入最后半滴草酸钠溶液时,溶液由浅红色变为无色,且半分钟内不恢复(每空 2 分)

16. (14 分)(1)+2(1 分)

(2)封闭式全自动化(1 分) $2\text{Al} + 2\text{OH}^- + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{AlO}_2^- + 3\text{H}_2 \uparrow$

(3)将 Fe^{2+} 氧化成 Fe^{3+} 会产生氮的氧化物,污染空气

(4)3

(5) $3\text{Li}^+ + \text{PO}_4^{3-} = \text{Li}_3\text{PO}_4 \downarrow$

(6) $\text{Li}_2\text{CO}_3 + 2\text{FePO}_4 + 2\text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{LiFePO}_4 + 3\text{CO} \uparrow$ (其余每空 2 分)

17. (15 分)(1)+1 288.3

(2)C

(3)不变(1 分) $K = c^4(\text{SO}_2)$, 温度不变, K 值不变,所以二氧化硫的浓度不变

(4)乙

(5)28.2 3.384

(6)0.05(其余每空 2 分)

(二)选考题(15 分,请考生从所给的 2 道题目中任选一题作答,如果均做,则按所做第一题计分)

18.【选修 3—物质结构与性质】(15 分)

(1) $4s^2 4p^2$ 哑铃形(1 分)

(2)三种锗卤化物都是分子晶体,组成结构相似且不含分子间氢键,因此随着相对分子质量的增大,范德华力增大,熔沸点升高

(3) $\text{O} > \text{Ge} > \text{Zn}$

(4) sp^3 共价键

(5)①bd

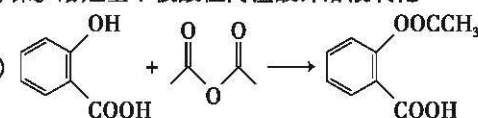
② $\frac{486}{N_A \cdot xyz} \times 10^{21}$ (其余每空 2 分)

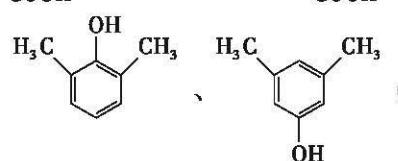
19.【选修 5—有机化学基础】(15 分)

(1)邻甲基苯酚或 2-甲基苯酚(1 分) 取代反应

(2)酯基、羧基 $\begin{array}{c} \text{OH} \\ | \\ \text{---CH}_2\text{---CH---} \end{array}_n$

(3)保护酚羟基不被酸性高锰酸钾溶液氧化

(4)  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})(\text{COOH}) + (\text{CH}_3\text{CO})_2\text{O} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_4(\text{OOCCH}_3)(\text{COOH}) + \text{CH}_3\text{COOH}$

(5)14  (其余每空 2 分)

西咸新区高二化学期末试题-答案-1(共 1 页)

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）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

Q 自主选拔在线