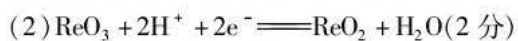


2022—2023 学年海南省高考全真模拟卷(六)

化学·答案

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

15. (1) SiO_2 能与 NaOH 反应进入浸出液,酸化沉钼时,影响钼酸的纯度(2分) 温度过高氨水会分解(答案合理即可,2分)



(3) 60(1分) 1.0(1分)

(4) 89% (2分)

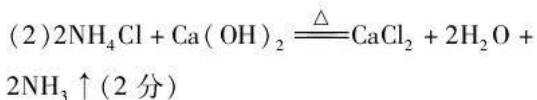
16. (1) ②(2分) $-126.5 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2分)

(2) abd (2分)

(3) ①反应 I 放热,升高温度, CO_2 转化率减小,反应 II 吸热,升高温度, CO_2 转化率增大, $400 \text{ }^\circ\text{C}$ 之前,升高温度,对反应 I 的影响大于对反应 II 的影响(2分)

②0.25(2分)

17. (1) 三颈烧瓶(1分) 平衡气压,使浓盐酸顺利滴下(1分)



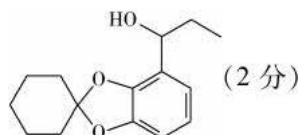
(3) 缺少尾气处理装置(1分) 将三颈烧瓶左侧导管连接到盛有碱液的烧杯中(1分)

(4) $2N_A$ 或 1.204×10^{24} (2分)

(5) ①淀粉溶液(1分) 酸式(1分)

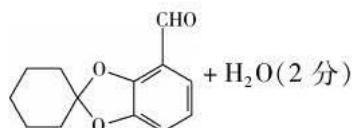
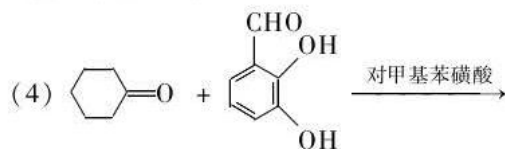
②21.50(2分)

18. (1) 1-溴环己烷或一溴环己烷(2分)



(2) 保护(酚)羟基,避免被 CrO_3 氧化(2分)

(3) 羟基 O_2/Cu (或 Ag), 加热 酮羰基氧化反应(共2分)



(5) 8(2分) $(\text{CH}_3)_3\text{CCH}_2\text{CHO}$ (2分)

19. (1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^1$ 或 $[\text{Ar}] 3d^{10} 4s^2 4p^1$

(2分) $\text{N} > \text{Ga}$ (1分) CE (2分)

(2) 三角锥形(1分) NH_3 和 H_2O 均为极性分子,且 NH_3 与 H_2O 可形成分子间氢键(1分) A(1分)

(3) GaF_3 是离子晶体, GaCl_3 、 GaBr_3 均是分子晶体,离子键比范德华力强, GaF_3 的熔点最高, GaBr_3 的相对分子质量比 GaCl_3 大, GaBr_3 的熔点较高(2分)

(4) $(0, \frac{1}{2}, \frac{1}{2})$ (1分) 16(1分) $\frac{5.8 \times 10^{32}}{\rho d^3}$

(2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）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**。

