

乐山市高中 2023 届第一次调查研究考试
理科综合 · 化学参考答案与评分标准

一、选择题 (共 42 分)

7.A 8.B 9.C 10.B 11.B 12.D 13.D

三、非选择题 (共 58 分)

26. (14 分)

- (1) 锥形瓶 (1 分) 防止倒吸 (1 分)
- (2) 2N_2 (2 分) 将产生的 ClO_2 尽可能赶入 B (1 分)
稀释 ClO_2 , 防止浓度过高发生爆炸 (1 分)
- (3) $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{ClO}_2 + 2\text{NaOH} = 2\text{NaClO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)
将 ClO_2 气体液化反应更充分 (防止 H_2O_2 受热分解) (2 分)
- (4) $2\text{OH}^- + 2\text{ClO}_2 = \text{ClO}_2^- + \text{ClO}_3^- + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)
- (5) 2.3 (写成 $\frac{23}{10}$ 不扣分, 2 分)


27. (15 分)

- (1) 与 SO_2 反应减少污染 (画圈) (2 分) 增大空气与矿物的接触时间使反应更充分 (1 分)
- (2) $\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{OH}^- = \text{AlO}_2^- + \text{H}_2\text{O}$ (2 分) CO_2 (1 分)
- (3) FeS_2 (2 分) NaOH (2 分) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{Ca}(\text{OH})_2 = 2\text{CaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)
- (4) 不能 (1 分) Fe_3O_4 与 H_2SO_4 溶液反应也能生成 Fe^{2+} (2 分)

28. (14 分, 每空 2 分)

- (1) -31.4
- (2) ① < 温度一定, 升高压强平衡正向移动, CO_2 转化率升高, C 点对应 CO_2 转化率高于 B, 则对应压强 $P_2 > P_1$
② $K_A > K_B = K_C$
- (3) ① 0.16 ② 0.6 $\frac{4}{3}$ (1.33)

35. (15 分)

- (1) $6s^2$ (1 分)
- (2) > (1 分)
两者均为离子晶体, 因为 $r(\text{Mg}^{2+}) < r(\text{Ca}^{2+})$, 因此 MgO 晶格能更大, 熔点更高。 (2 分)
- (3) sp^2 杂化 (2 分)
- (4) 分子晶体 (1 分)  (2 分)



(5) ①12 (2分)

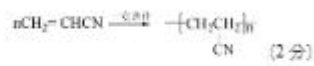
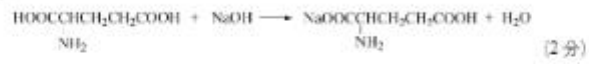
②37.13 (2分)

$$\frac{129+127+20+2+16+4+0.96}{2 \times 10^{-2} \times 10^{-22}} \left(\frac{28+127+20+16+2+0.96}{2 \times 10^{-2} \times 10^{-22}} \right)^2 \left(\frac{242.08}{2 \times 10^{-2} \times 10^{-22}} - \frac{2 \times 4008 \times 10^{21}}{2 \times 10^{-2}} \right) \quad (2 \text{分})$$

36. (15分)

(1) 丙烯 (1分) 羧基 (1分) 加成反应 (1分)

(2)

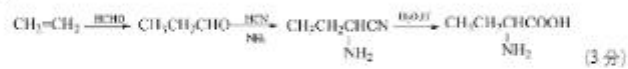


(3) bc (2分)



(4) 8 (2分)

(5)



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**。

