

2022 学年第二学期天域全国名校协作体 4 月阶段性联考 高三年级化学学科参考答案

一、选择题（每题 3 分，共 48 分）

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
B	C	A	B	C	C	D	A	A	A	C	D	C	D	B	D

二、填空题（共 52 分）

17. (10 分)

(1) AB (2 分, 1 个 1 分, 有错不给分)

(2) 四面体 (2 分)

(3) F - N = N - F (2 分)

(4) C、N、O 中心原子上孤电子对数目越多, 排斥作用越大, 形成的化学键越不稳定, 键能就越小。 (2 分)

(5) $\frac{620}{N_A a^3} \times 10^{21}$ (2 分)

18. (10 分)

(1) H、O、N、S (2 种元素 1 分, 共 2 分) NOHSO₄ (2 分, 组成比正确即给分)

(2) $2I^- + 2NO_2^- + 4H^+ = I_2 + 2NO \uparrow + 2H_2O$ (化学式 1 分, 配平 1 分, 共 2 分)

(3) $2KMnO_4 + 5NOHSO_4 + 2H_2O = K_2SO_4 + 2MnSO_4 + 5HNO_3 + 2H_2SO_4$ (2 分, 其他合理答案也给分)

(4) 将红棕色混合气体通过冷凝装置, 若气体变成无色, 说明存在 NO₂, 将充分冷凝后余气可用排水法收集到无色气体, 遇空气能变成红棕色, 说明存在 NO。 (2 分, 其他合理答案也给分)

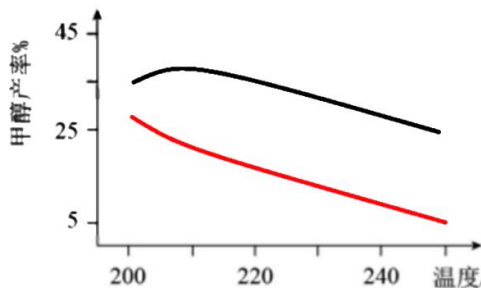
19. (10 分)

(1) CD (2 分)

(2) 100 (2 分)

(3) ① $\frac{1+0.11}{1+7.20+0.11} = 13.4\%$ (结果正确 2 分)

② 在实验条件下 CO₂ 未达到平衡平衡状态, 所以转化率低; 反应 I 的速率大于反应 II, 单位时间内生成甲醇的量比生成 CO 的量多。 (1 点 1 分, 共 2 分)



(4) (2 分, 曲线在原图像下方 1 分, 变化趋势 1 分)

20. (10分)

(1) 将硫元素转化成 SO_2 而除去。(1分)

(2) cade (1分)

(3) H_2O_2 (1分)


(4) $2\text{FePO}_4 + \text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{LiFePO}_4 + \text{H}_2\text{O}\uparrow + 3\text{CO}_2\uparrow$ (1分) 避免产品中混入铁粉 (1分)

(5) 取少量产品于试管中, 先加适量盐酸使其溶解, 然后向试管中滴加几滴 KSCN 溶液。(1分)

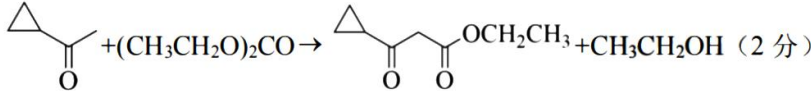
(6) 81.26% (2分) ABC (选1个不给分, 选2个且正确给1分, 共2分)

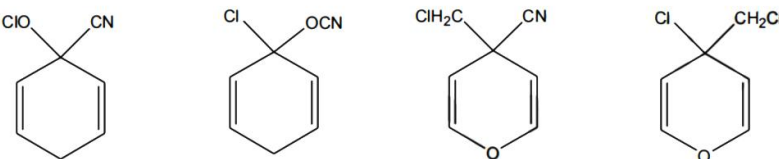
21. (12分)

(1) 羧基、硝基 (1个1分, 共2分)

(2)  (1分)

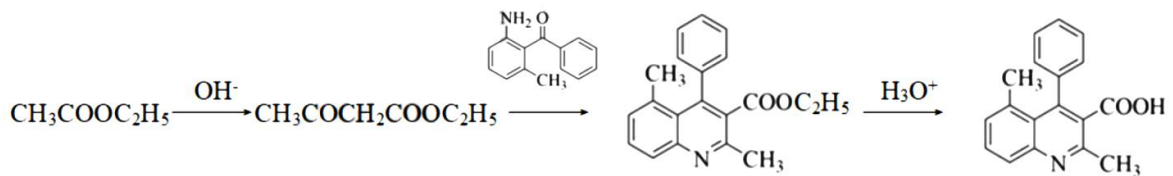
(3) BC (选1个不给分, 共1分)

(4)  (2分)

(5) 

(写2个正确得1分, 3个正确得2分, 4个正确得3分, 以前4个为准)

(6)



(1步1分, 共3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

