

肇庆市 2022—2023 学年第二学期高一年级期末教学质量检测
答案及评分标准（参考） 化学

一、选择题：本题共 16 小题，共 44 分。第 1~10 小题，每小题 2 分；第 11~16 小题，每小题 4 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项符合题目要求。

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

二、非选择题：本题共 4 小题，全部为必考题，共 56 分。

17. (14 分)

(1) 分液漏斗 (2 分) 平衡气压，使液体顺利流下 (“平衡气压” 1 分，“使液体顺利流下” 1 分，共 2 分)

(2) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ (物质写错 0 分，配平、“ $\uparrow$ ” 有错各扣 1 分，“浓” 没写不扣分，共 3 分)

(3) (每空 1 分，共 4 分)

装置	实验现象	实验结论
B	a. 生成黄色沉淀	b. SO_2 具有氧化性
C	品红溶液褪色	c. SO_2 具有漂白性
D	d. 酸性高锰酸钾溶液褪色	SO_2 具有还原性

(4) $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{BaSO}_4 \downarrow + 4\text{HCl}$ (物质写错 0 分，配平、“ $\downarrow$ ” 有错各扣 1 分，共 3 分)

18. (14 分)

(1) ①蒸发结晶 (2 分) ②BD (2 分，漏选且选对给 1 分，错选不给分)

(2) C (2 分)

(3) ① $2\text{Br}^- + \text{Cl}_2 = \text{Br}_2 + 2\text{Cl}^-$ (2 分，写成化学方程式且全对，给 1 分) Br_2 受热易挥发 (2 分，答“ Br_2 具有挥发性” 给 2 分) 富集 Br_2 (2 分)

②a (2 分)

19. (14 分)

(1) 乙烯 (1 分) 羟基 (1 分) $\text{CH}_2\text{BrCH}_2\text{Br}$ (1 分)

(2) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow[\Delta]{\text{浓 H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(3) 氧化反应 (1 分) 加热、催化剂 (2 分，“加热” 1 分，“催化剂” 1 分，回答“Ag” 或“Cu” 也给分)

(4) d (2分)

(5) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$ 、 $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$ 、 $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)_2$ (4分, 每个2分, 写出两种即可)

20. (14分)

(1) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl} \xrightarrow{\Delta} \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分, 其他合理答案也给分)

(2) ②③ (2分, 漏选得1分, 错选0分) ① (1分)

(3) ①abc (2分, 漏选得1分, 错选0分)

② 0.0255 (2分) 25 (2分)

③ < (1分) 反应在 500 °C 下, 30 min 时已达到平衡状态, 温度升高至 600 °C, 化学反应速率加快, 达到平衡的时间小于 30 min (2分, 回答“500 °C 下, 30 min 时已达到平衡状态”1分, 回答温度对反应速率的影响情况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.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