

2023~2024 学年第一学期高三年级期末学业诊断

化学参考答案及评分建议

一、选择题（本题包括 18 小题，第 1~11 题每小题 2 分，第 12~18 每小题 3 分，共 43 分。每小题只有一个选项符合题意要求）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
答案	C	B	C	A	B	D	B	C	B	A	D	D	B	D	A	C	C	A

二、非选择题（本题包括 4 小题，共 57 分）

19. (共 15 分，除标注外，每空 2 分)

(1) 增大接触面积，保证分银渣中的金属充分发生反应

(2) Bi、Sb (2 分，各 1 分)

(3) $2\text{Sn}+3\text{NaOH}+\text{NaNO}_3 \xrightarrow{700^\circ\text{C}} 2\text{Na}_2\text{SnO}_3+\text{NH}_3\uparrow$

(4) $\text{S}^{2-}+\text{PbO}_2+2\text{H}_2\text{O} = \text{PbS}\downarrow+4\text{OH}^-+\text{NaOH}$

(5) 2.5 h (1 分)

(6) 离子键 (1 分) 8 (1 分)

$\frac{40+119+48}{N_A(a \times 10^{-7})^3}$ (或其他合理表示)

20. (共 15 分，除标注外，每空 2 分)

(1) 恒压滴液漏斗 (1 分)

反应放热,防止温度过高使 H_2O_2 分解,不利于产品的生成 (或其他合理答案)

(2) $2\text{Na}_2\text{CO}_3+3\text{H}_2\text{O}_2=2\text{Na}_2\text{CO}_3\cdot 3\text{H}_2\text{O}_2$

(3) 过滤速度快,液体和固体易分离

(4) C

(5) C

(6) 7:3 75

21. (共 13 分，除标注外，每空 2 分)

(1) 250 °C 时，催化剂催化效率最好，二氧化碳的实际转化率最大

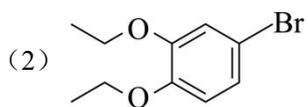
(2) -49.58 低温 (1 分)

(3) ① AB (不全扣 1 分，有错为 0 分) ② $\text{In}_2\text{O}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}=\text{In}_2\text{O}_3+x\text{H}_2\text{O}$

(4) $(a+b)/V$ $b(a+b)/(1-a-b)(3-3a-b)$

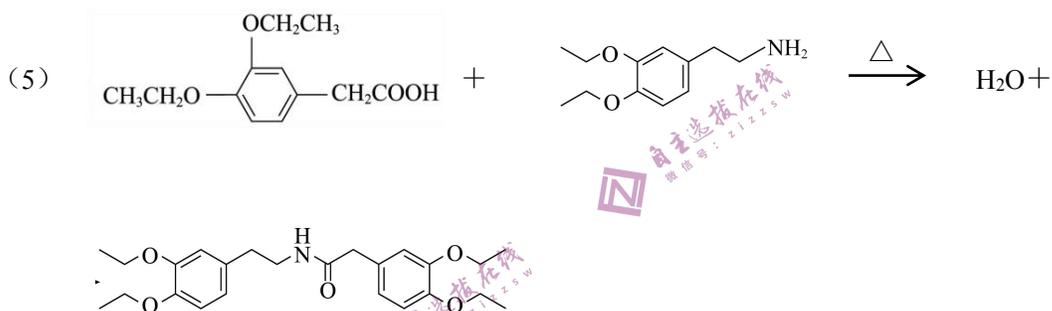
22. (共 14 分, 除标注外, 每空 2 分)

(1) 4-溴-1, 2-苯二酚(或 4-溴邻苯二酚)



(3) 醚键、酰胺基

(4) 还原反应



(6) 10 $\text{CH}_3\text{COOCHBrCH}_3$ 、 $\text{CH}_3\text{CHBrCOOCH}_3$ (各 1 分)

注: 以上试题其他合理答案也可给分。