

2022~2023 学年度第二学期期末考试

高二化学参考答案

一、选择题：本题共 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。

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

二、非选择题：本题共 4 小题，共 55 分。

16. (14 分) [每空 2 分]

(1) 分子

(2) 氨硼烷分子与水分子间存在氢键

(3)  $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ | \quad | \\ \text{H}-\text{N} \rightarrow \text{B}-\text{H} \\ | \quad | \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$  (写结构简式不给分, 没写箭头或方向错不给分)

(4) 四(或正四)

(5)  $\text{Mg}_2\text{Fe}$  或  $\text{FeMg}_2$

(6)  $\frac{416}{a^3} N_A \times 10^{21}$  (其他正确写法可给分)

(7) 22.4

17. (13 分) [除标注外, 每空 2 分]

(1)  $\text{C}_9\text{H}_{10}\text{O}_3$

(2)  $\text{HBr}$  (1分); 加热(或 $\Delta$ ) (1分)

(3) 羟基、酰胺基 (多写不给分, 答对一个给1分)

(4)  $\text{HO} \left[ \begin{array}{c} \text{O} \\ || \\ \text{C} \\ | \\ \text{C}_6\text{H}_4 \\ | \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{O} \end{array} \right]_n \text{H}$  (没写端基原子或原子团扣1分)

(5)  $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CHO})(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}) + 2\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{NaOH} \xrightarrow{\Delta} \text{C}_6\text{H}_4(\text{COONa})(\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}) + \text{Cu}_2\text{O} \downarrow + 3\text{H}_2\text{O}$

(没配平不给分; 没写“加热( $\Delta$ )”扣1分, 没写“ $\downarrow$ ”不扣分)

(6) 不正确 (1分)；因为酸性高锰酸钾溶液不但可以氧化 $-CH_3$ ， $-CH_2CH_2OH$ (或 $-CH_2OH$ 、 $-OH$ )也会  
被氧化 (解释合理可酌情给分)

18. (14分) [每空 2分]

(1) 增大青蒿与乙醚的接触面积，提高青蒿素的浸取率 (解释合理可酌情给分)

(2) 蒸馏

(3) b

(4) ①将可能生成的 CO 氧化为  $CO_2$

②无水  $CaCl_2$  或  $P_2O_5$  (其它合理答案可酌情给分)

③ $C_{15}H_{22}O_5$

(5) b

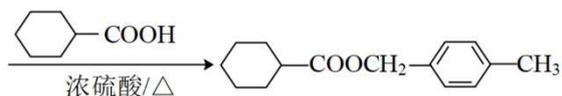
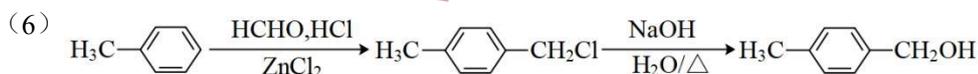
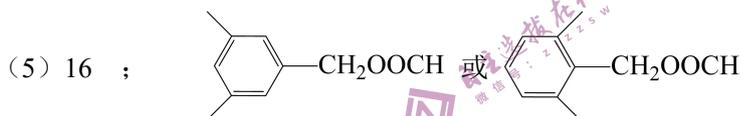
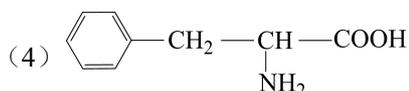
19. (14分) [除标注外，每空2分]

(1)  $H < C < N < O$  (没写“<”不扣分)

(2) 加成(反应) (1分)



(没配平不给分；“Cu 或 Ag”可以写“催化剂”；没写“加热( $\Delta$ )”扣 1 分，没写催化剂扣 1 分，累计扣分，扣完为止)



(3分) (每写对一步给 1分)