

## 高二年级化学试卷参考答案

2021.7

## 第一部分 (选择题 共 42 分)

本部分共 14 小题, 每小题 3 分, 共 42 分。

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

## 第二部分 (非选择题 共 58 分)

15. (10 分)

(1) ① 2-甲基丁烷 (异戊烷)

②  $sp, sp^3$ (2) ①  $CO_3^{2-}$ ②  $H_2O$ 


③ 离子键、共价键

④  $2Cu^{2+} + 2CO_3^{2-} + SO_3^{2-} = Cu_2O + 2CO_2 + SO_4^{2-}$ (3)  $Cu_2O + H_2 = 2Cu + H_2O$ 

(4) 1 : 1

16. (12 分)

(1) 非极性分子

(2) ① 

② 加成反应

③  $H_2C=CH-CH=CH_2 + Cl_2 \longrightarrow \begin{array}{c} H_2C-CH=CH-CH_2 \\ | \qquad \qquad | \\ Cl \qquad \qquad Cl \end{array}$ ④  $nH_2N(CH_2)_6NH_2 + nHOOC(CH_2)_4COOH \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{催化剂}} HO \left[ \begin{array}{c} O \qquad O \\ || \qquad || \\ C(CH_2)_4C-NH(CH_2)_6NH \end{array} \right]_n H + (2n-1) H_2O$ (3)  $H_2O$ (4)  $4H_2C=CHCN + 2H_2O \xrightarrow{\text{电解}} 2NCCH_2CH_2CH_2CH_2CN + O_2 \uparrow$

17. (12分)

(1) B

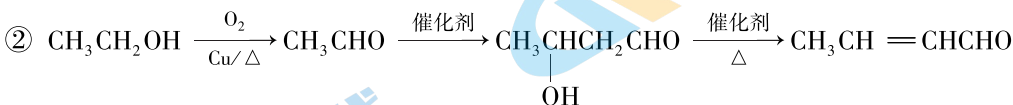
(2) 向碘水中加入  $\text{CCl}_4$ , 振荡, 溶液分层, 下层呈紫红色。

(3) ① 氢键

② N(氮原子)

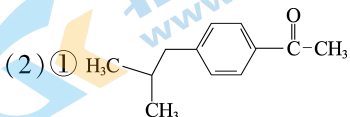
(4)  $4\text{HI} + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{I}_2$  (或  $2\text{HI} \rightleftharpoons \text{H}_2 + \text{I}_2$ ), HI 浓度减小, 使上述平衡正向移动

(5) ①  $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{COOH}$

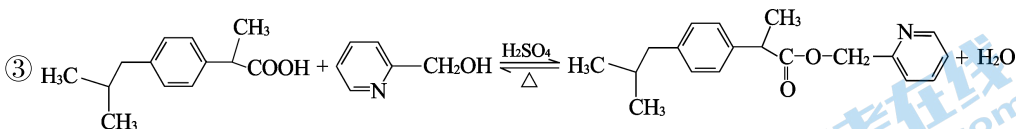


18. (12分)

(1) 芳香烃(答案合理给分)



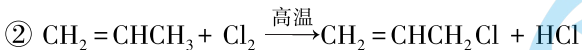
② 28



(3) ① 碳碳双键

② Q 能够发生水解反应、消去反应、加聚反应; 布洛芬能发生中和反应

(4) ① NaOH 水溶液



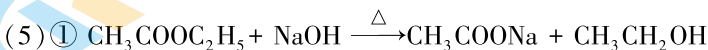
19. (12分)



(2) 防止暴沸

(3) 加热是为了提高化学反应速率; 温度过高会发生副反应、反应物挥发, 转化率降低。

(4) 4



② 向溶液 X 中加入氢氧化钠溶液, 振荡, 溶液分层。

(6) 不能, 浓氢氧化钠溶液会使乙酸乙酯水解程度增大, 水解速率加快。

## 关于我们

北京高考在线创办于 2014 年，隶属于北京太星网络科技有限公司，是北京地区极具影响力的中学升学服务平台。主营业务涵盖：北京新高考、高中生涯规划、志愿填报、强基计划、综合评价招生和学科竞赛等。

北京高考在线旗下拥有网站门户、微信公众平台等全媒体矩阵生态平台。平台活跃用户 40W+，网站年度流量数千万量级。用户群体立足于北京，辐射全国 31 省市。

北京高考在线平台一直秉承“精益求精、专业严谨”的建设理念，不断探索“K12 教育+互联网+大数据”的运营模式，尝试基于大数据理论为广大中学和家长提供新鲜的高考资讯、专业的高考政策解读、科学的升学规划等，为广大高校、中学和教科研单位提供“衔接和桥梁纽带”作用。

平台自创办以来，为众多重点大学发现和推荐优秀生源，和北京近百所中学达成合作关系，累计举办线上线下升学公益讲座数百场，帮助数十万考生顺利通过考入理想大学，在家长、考生、中学和社会各界具有广泛的口碑影响力

未来，北京高考在线平台将立足于北京新高考改革，基于对北京高考政策研究及北京高校资源优势，更好的服务全国高中家长和学生。



微信搜一搜

北京高考资讯