

高二化学参考答案及评分标准

2021.7

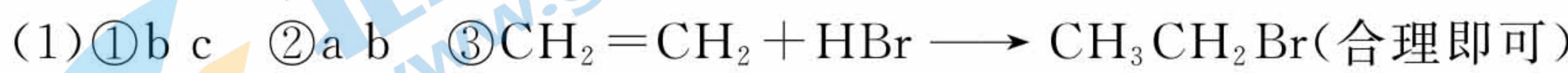
注:学生答案与本答案不符时,合理答案给分

第一部分(共 48 分)

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

第二部分(共 52 分)

17. (9 分)



(3) ①葡萄糖 ②向水解液中加入碘水,若不变蓝色,则淀粉全部水解

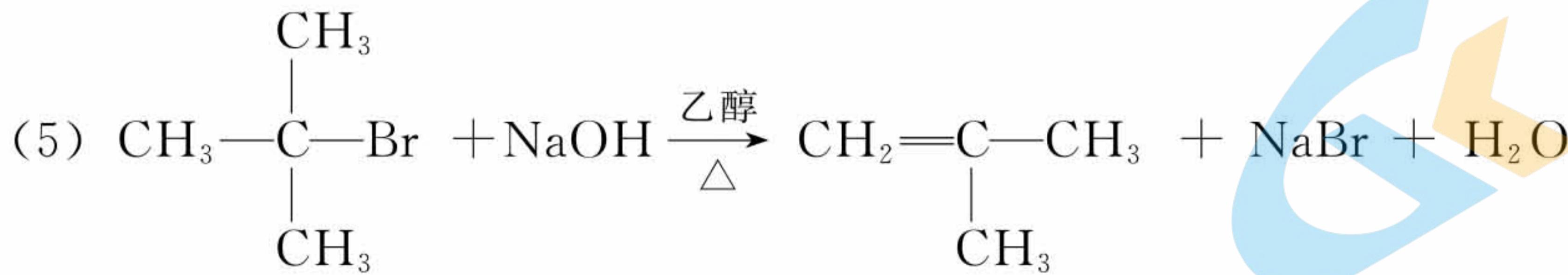
18. (8 分)



(2) ①1-溴丁烷的分子间作用力强于溴乙烷

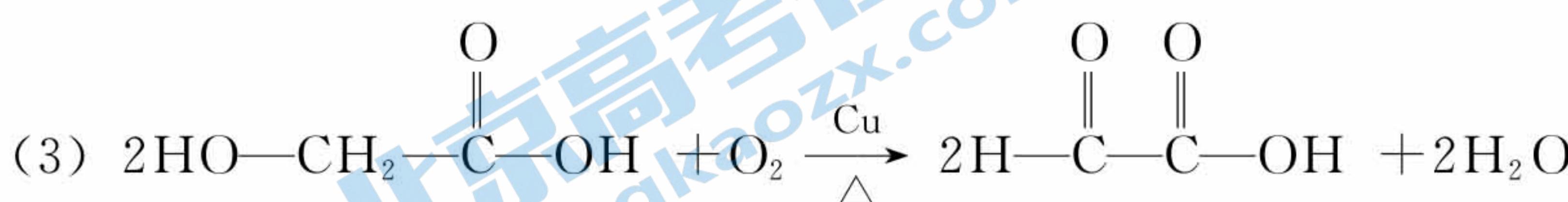
②溴乙烷沸点低,加热时没有充分反应就挥发出去

(3) 弱极性 (4) a b

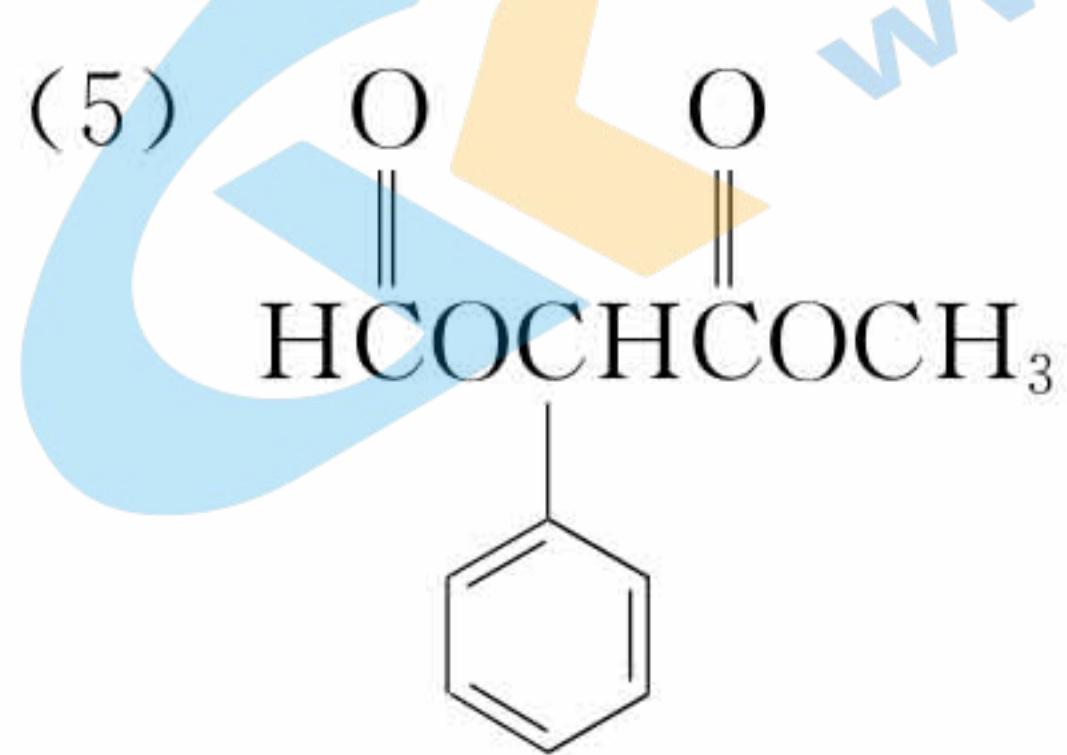


19. (7 分)

(1) 碳氯键 羧基 (2)



(4) 加成

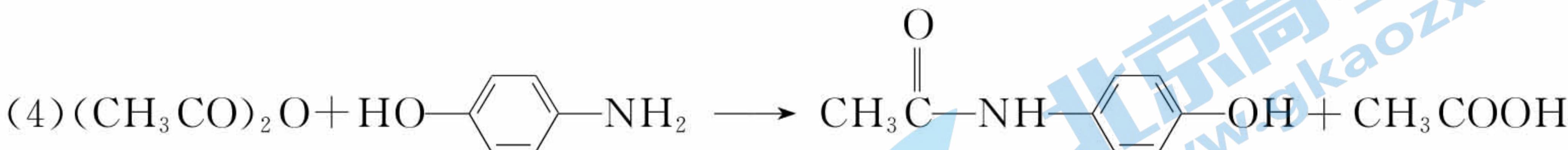


20. (9 分)

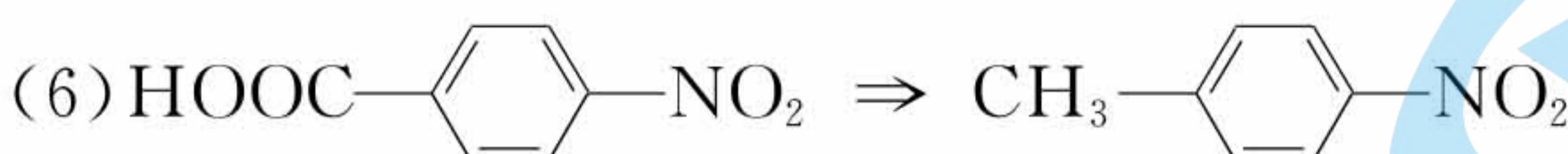


(2) 浓 HNO_3 、浓 H_2SO_4

(3) 还原



(5) 2



21. (9 分)

(1) ① 混合型晶体

② 1 : 1

(2) ① 极性

② N 原子和 B 原子为 sp^3 杂化, N 原子价层 5 个电子,与 3 个 H 原子形成 σ 键,还有一对孤对电子占据 1 个 sp^3 轨道;B 原子价层 3 个电子,与 3 个 H 原子形成 σ 键后,还有一空 sp^3 轨道。N 的有孤对电子的轨道与 B 的空轨道重叠,形成配位键。



④ 1

⑤ 氨硼烷中 H 元素的质量分数(含氢量)大;常温下固态、稳定,便于储存运输(合理即可)

22. (10 分)

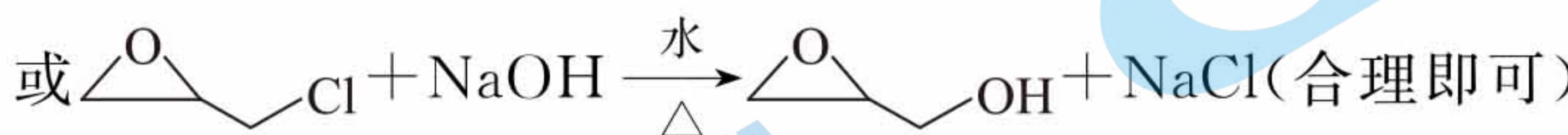
(1) 碳碳双键

(2) 取代

(3) ① $\text{ClCH}_2-\text{CHOH}-\text{CH}_2\text{Cl}$

② B 为 $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{Cl}$, Cl 的电负性较大,使双键电子云向中心碳原子偏移;

HOCl 中: $\text{HO}^{\delta-}-\text{Cl}^{\delta+}$,因此-OH 连在端基碳原子上



(5) ① 丙炔

② sp, sp^2

中心碳原子是 sp 杂化,有 2 个相互垂直的未杂化 p 轨道,可分别与两端 sp^2 杂化的碳原子的 1 个未杂化 p 轨道“肩并肩”形成 π 键

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”的设计理念，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

Q 北京高考资讯