

高三化学参考答案

2022.04

第一部分 (选择题 共 42 分)

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

第二部分 (非选择题 共 58 分)

15. (10 分)

(1) H 为-1 价 (1 分)

(2) ① 平面三角形 (2 分)

② B 原子提供空轨道, OH⁻中的氧原子提供孤电子对, 形成配位键 (2 分)(3) ① 共价 (1 分) sp³ (1 分)

② 均属共价晶体, 结构相似, B-N 键长比 Si-C 键短, 键能更大 (2 分)

③ $\sqrt[3]{\frac{100}{\rho N_A}}$ (1 分)

16. (11 分)

(1) H₂O(l) = H₂(g) + 1/2 O₂(g) ΔH = +285.8 kJ/mol (2 分)(2) 反应条件温和, 在较低温度下实现分解水制取 H₂; 实现了 O₂ 和 H₂ 分离; 反应 I 放热, 可利用其能量为其他 2 个吸热反应供能。(2 分, 合理答案给分)

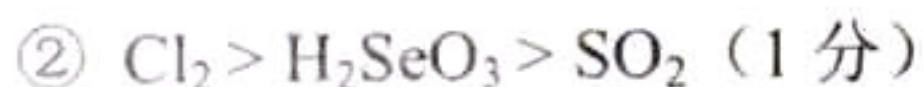
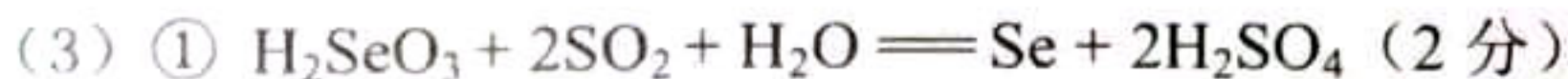
(3) ABC (2 分)

(4) ① H₂SO₄ + 2HI $\xrightarrow{110^\circ\text{C}}$ SO₂ + 2H₂O + I₂ (2 分)② 阴极: I₂ + 2e⁻ = 2I⁻, H⁺ 通过质子交换膜进入阴极, 得到浓 HI 溶液 (2 分)③ I₂ (1 分)

17. (12 分)

(1) 将 Cu 转化为可溶性盐 CuSO₄, 实现 Cu 与其他物质的分离 (2 分)(2) ① Se + 2Cl₂ + 3H₂O = H₂SeO₃ + 4HCl (2 分)② Ag₂Se(s) ⇌ 2Ag⁺(aq) + Se²⁻(aq), Se²⁻被 Cl₂ 氧化为 H₂SeO₃, c(Se²⁻)减小, 促进平衡正向移动, 导致 c(Ag⁺)增大, 使得 Ag⁺与 Cl⁻结合生成 AgCl 沉淀, 进一步促进平衡正向移动, Ag₂Se

转化为 AgCl。(2分)



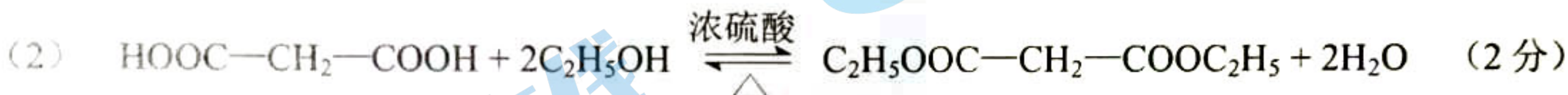
(4) ① 淀粉 (1分)

② $cV/25 \text{ mol/L}$ (1分)

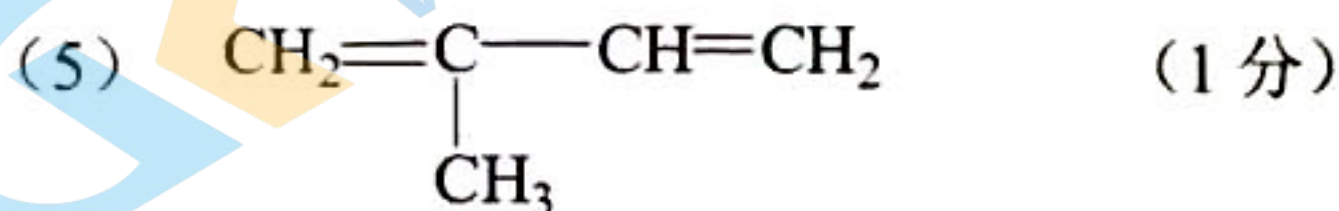
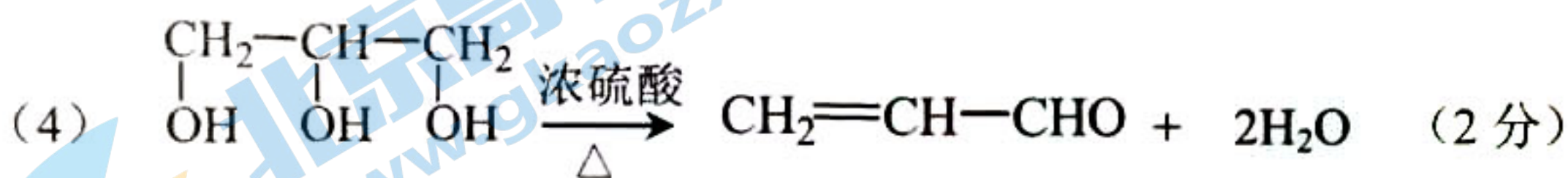
③ 不影响 (1分)

18. (13分)

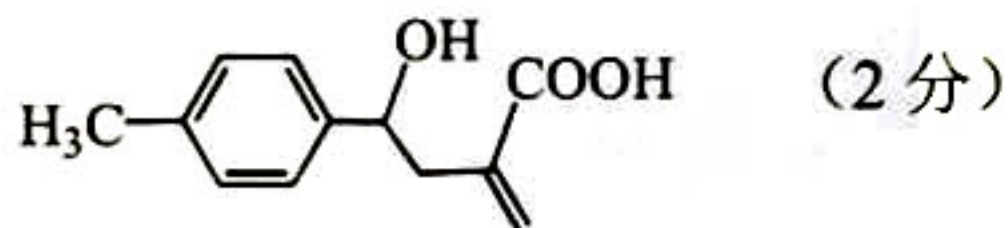
(1) 醛基 (1分)



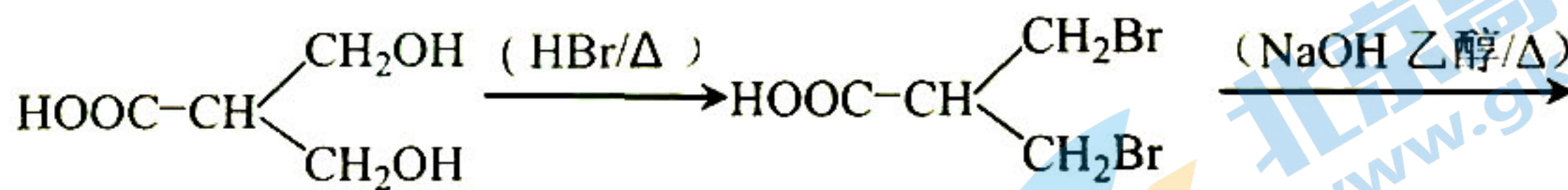
(3) HCHO (1分)



(6) 氧化 (1分)



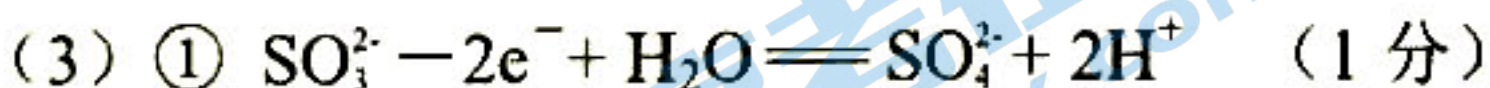
(7) (3分)



19. (12分)

(1) SO_2 的饱和溶液, 用 NaOH 固体调 pH=10 (2分, 合理答案给分)

(2) 随着 $c(\text{SO}_3^{2-})$ 增大, 溶液红色加深 (1分)



② 减弱 (1分)

③ 不成立 (1分) Fe^{2+} (1分)

④ O_2 (1分)

⑤ PH 降低不利于 O_2 氧化 SO_3^{2-} , 乙猜测不成立 (2分)

(4) SO_3^{2-} 与 H^+ (2分)

2022 北京高三各区二模试题下载

北京高考资讯公众号搜集整理了【**2022 北京各区高三二模试题&答案**】，想要获取试题资料，关注公众号，点击菜单栏【**一模二模**】→【**二模试题**】，即可**免费获取**全部二模试题及答案，欢迎大家下载练习！

还有更多**二模成绩、排名、赋分**等信息，考后持续分享！



微信搜一搜

北京高考资讯

