

2023 年高考适应性练习 (一)

化学参考答案

一、选择题: 本题共 10 小题, 每小题 2 分, 共 20 分。每小题只有一个选项符合题目要求。

1. B 2. A 3. C 4. A 5. D
6. C 7. D 8. C 9. B 10. A

二、选择题: 本题共 5 小题, 每小题 4 分, 共 20 分。每小题有一个或两个选项符合题目要求, 全部选对得 4 分, 选对但不全的得 2 分, 有选错的得 0 分。

11. CD 12. AB 13. BC 14. AD 15. B

三、非选择题: 本题共 5 小题, 共 60 分。

16. (12 分)

- (1) cab (1 分) 3 (1 分)
(2) > (1 分) AD (2 分)
(3) 晶体硼为共价晶体, 铝为金属晶体 (1 分) 3 (2 分)
(4) 4 (1 分) $(\frac{3}{4}, \frac{1}{4}, \frac{3}{4})$ (1 分) $\frac{\sqrt{11}}{4} \times \sqrt{\frac{4M}{N_A \rho}} \times 10^{10}$ (2 分)

17. (12 分)

- (1) C (1 分)
(2) $6\text{Fe}^{2+} + \text{ClO}_3^- + 6\text{H}^+ = 6\text{Fe}^{3+} + \text{Cl}^- + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分) $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ 溶液 (1 分)
(3) 4.7~6.7 (2 分) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 $\text{Al}(\text{OH})_3$ (1 分)
(4) 富集 Ni 元素, 除去杂质离子 (2 分) 适当提高稀硫酸的浓度或充分振荡

分液漏斗或用萃取剂分多次萃取 (2 分) D (1 分)

18. (12 分)

- (1) 球形冷凝管 (1 分) b (1 分)

(2) 蒸发乙醚, 排出装置内空气, 防止 SnI_4 水解或锡与氧气反应 (2 分)

冷凝管滴下的液体为无色 (或反应容器内气体紫色消失) (2 分)

(3) SnI_4 为非极性分子, 乙酸酐为极性分子, 故 SnI_4 在该溶剂中溶解度较小, 生……

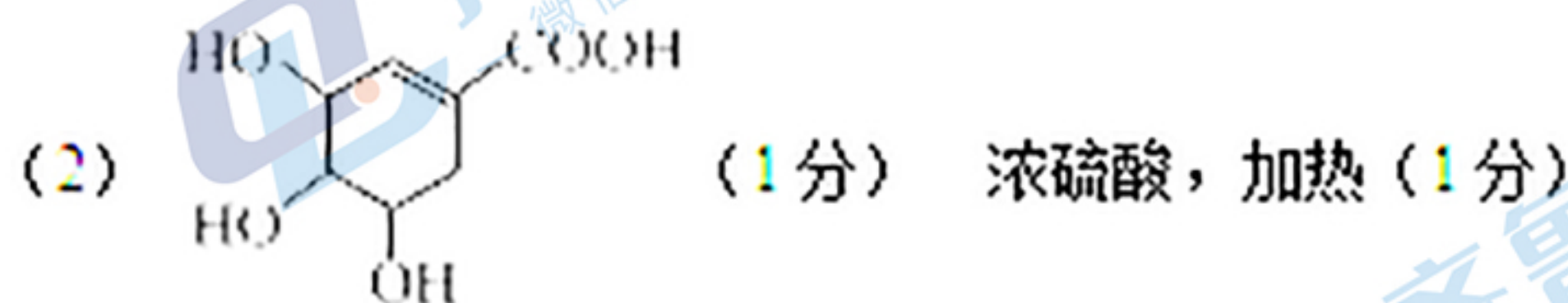
成的 SnI_4 包裹在锡粒表面，阻碍了后续反应的进行 (2分)

(4) $\frac{627\text{eV}}{4m}$ % (2分) 偏小 (2分)

19. (12分)



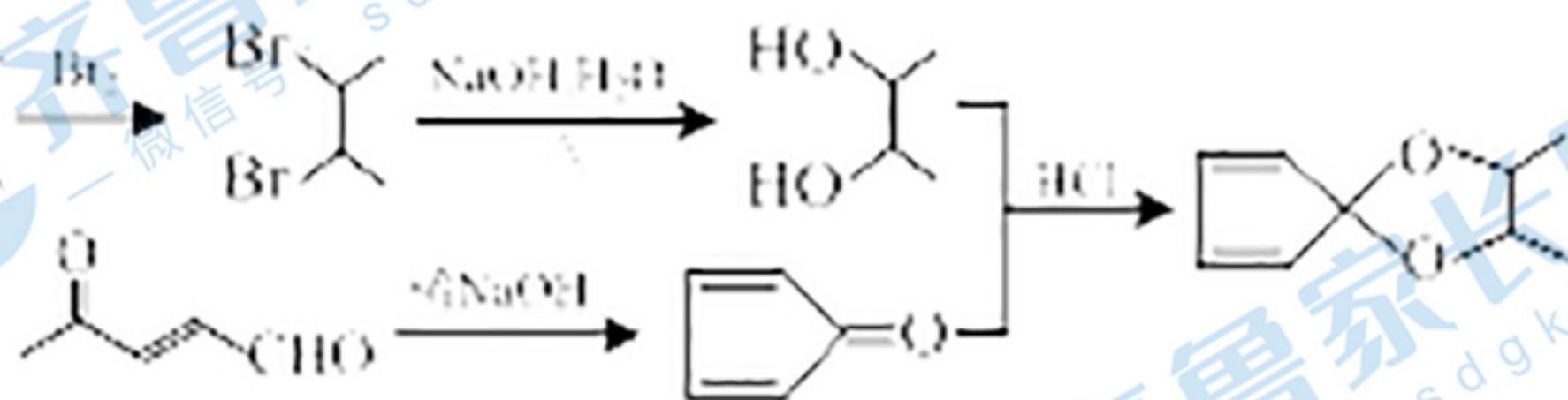
(2分)



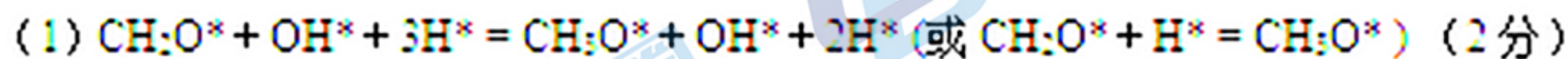
(3) 羟基、酯基 (1分) 取代反应 (1分)

(4) 5 (2分)

(5) (3分)



20. (12分)



c (1分)

(2) ① $a + 2b - c$ (2分)

② 0.14 (1分) $\frac{100}{9p_2^2}$ (2分) 增大 (1分)

③ 5% (2分) 反应釜要求压强恒定，而反应 I 为气体分子数减小的反应 (1分)