

2022 级高三校际联合考试

化学试题参考答案

2025.02

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

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

11. AD 12. D 13. AC 14. BD 15. AC

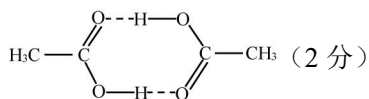
三、非选择题：本题共 5 小题，共 60 分。

16. (12 分)

(1) 10 (1 分)

(2) $\text{Be}_4\text{O}(\text{OOCCH}_3)_6$ (2 分，写成 $\text{Be}_4\text{O}_{13}\text{C}_{12}\text{H}_{18}$ 也得 2 分) 4 (1 分)

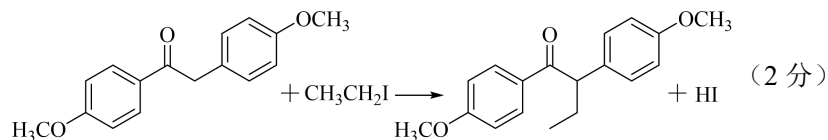
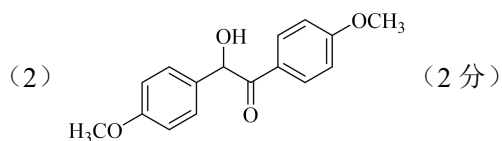
$\text{O} > \text{C} > \text{Be}$ (1 分)



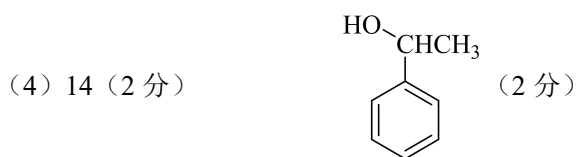
(3) $(\frac{1}{2}, 0, \frac{1}{2})$ (1 分) $\frac{\sqrt{2}}{2}a$ (2 分) A (2 分)

17. (12 分)

(1) 醛基、醚键 (2 分，一个 1 分，有错不得分) 消去反应 (1 分)



(3) 2 (1 分)



18. (12 分)

(1) 圆底烧瓶(1 分) 驱赶 SO_2 到 C 瓶溶液充分反应; 防止葡萄酒中的+4 价硫被氧化。

(1 分, 答出一点即可得分)

(2) ③④ (2 分)

(3) $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}^+$ (2 分, 写成 $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{OH}^- = \text{SO}_4^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$ 也得分)

(4) 滴入最后半滴 NaOH, 溶液由紫色变为橄榄绿色, 且 30 S 不变色 (2 分)

1.67×10^{-3} (2 分)

(5) 验证 SO_2 全部被 C 瓶中的 H_2O_2 氧化 (1 分) 偏小 (1 分)

19. (12 分)

(1) CaSO_4 、 SiO_2 (2 分)

(2) Na_2SO_3 (1 分) 2 (1 分)

(3) $\frac{a^3b^3}{c}$ (2 分)

(4) $\text{ScCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\Delta} \text{ScOCl} + 2\text{HCl} + 5\text{H}_2\text{O}$ (2 分);

(5) 81.8 (2 分) 6.4 (2 分)

20. (12 分)

(1) -122.2 (2 分) a (1 分)

(2) ①n (2 分) ②10% (2 分) 1.5 (2 分)

③减小 (1 分) ④210°C~240°C 温度范围内, 升高温度, 反应I逆向移动使 CH_3OH 减少, 反应II逆向移动使 CH_3OH 增多, 240°C 前升温对反应II影响更大 (2 分)