

2020 学年第二学期浙江省精诚联盟适应性联考

高三化学学科 参考答案

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
C	D	A	C	D	C	D	A	A	B
11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
B	C	C	B	A	D	B	A	B	B
21	22	23	24	25					
B	D	B	D	A					

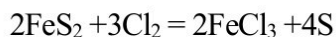
26. (4分, 每小题2分)

- (1) Cl、S 为同周期元素, 因 Cl 原子半径小, 得电子能力强, 所以单质的氧化性强
 (2) NH₃ 分子间存在氢键, 分子间作用力大, 故汽化时吸收的热量多

27. (4分, 每小题2分)

(1) 0.800

(2) 3 : 1



0.01mol 0.015mol 0.02mol

剩余 0.015mol Cl₂ 与 S 反应:



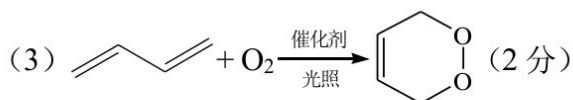
0.005mol 0.015mol 0.005mol

故 $n(\text{S}) : n(\text{SO}_4^{2-}) = (0.02 - 0.005) : 0.005 = 3 : 1$

28. (10分)

(1) Fe、Cl、O (1分) Fe(ClO₄)₃ (2分)

(2) $4\text{Fe}(\text{ClO}_4)_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{Cl}_2 \uparrow + 21\text{O}_2 \uparrow$ (2分)



(4) 神墙煮沸 (1分)

(5) 取反应后的溶液, 加 HNO₃ 至溶液呈酸性, 加过量 AgNO₃ 溶液, 过滤, 取滤液再加 NaNO₂, 如果生成白色沉淀, 说明含 ClO₃⁻ (2分)

29. (10分)

(1) $\text{HNO}_2 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{NO}_2^-$ (1分)

(2) B (1分)

(3) ① > (1分); ② $\frac{c(\text{H}^+)c(\text{NO}_3^-)c(\text{HNO}_2)}{c^2(\text{NO}_2)}$ 或: $\frac{c(\text{H}^+)c(\text{NO}_3^-)c(\text{HNO}_2)}{p^2(\text{NO}_2)}$ (1分) ③ $\frac{3}{4a}$ (2分)

(4) 温度高于 355K 时, CO(NH₂)₂ 受热分解 (2分)

(5) CD (2分)

30. (微信公众号：浙考神墙750 浙江高考墙750QQ：2754808740)

(1) 防倒吸 (1分) 增大 Cl^- 浓度，降低 NaCl 溶解度，使 NaCl 晶体析出 (1分)

(2) BD (1分，漏选、错选均不给分)

(3) $b \rightarrow f \rightarrow e \rightarrow d \rightarrow c \rightarrow a$ (2分)

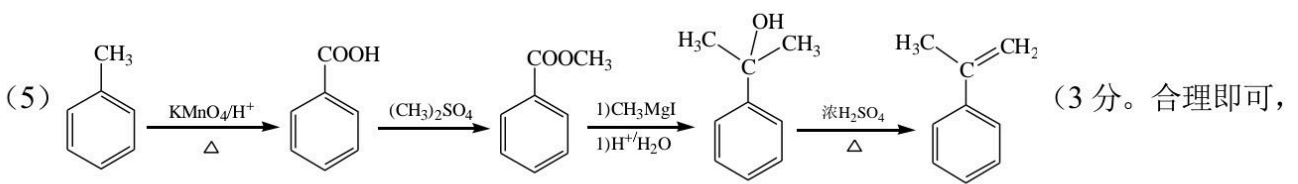
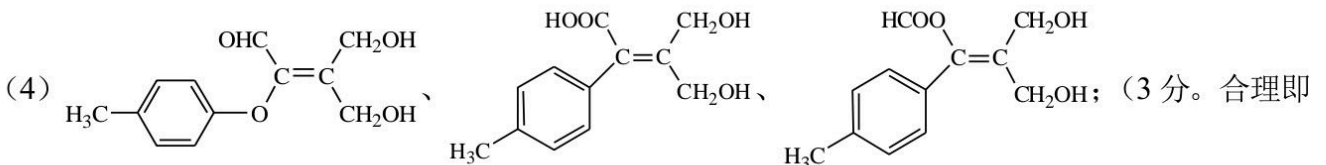
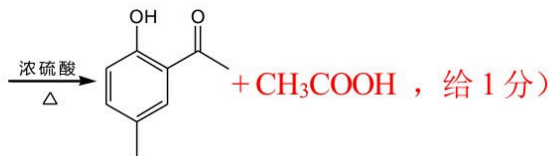
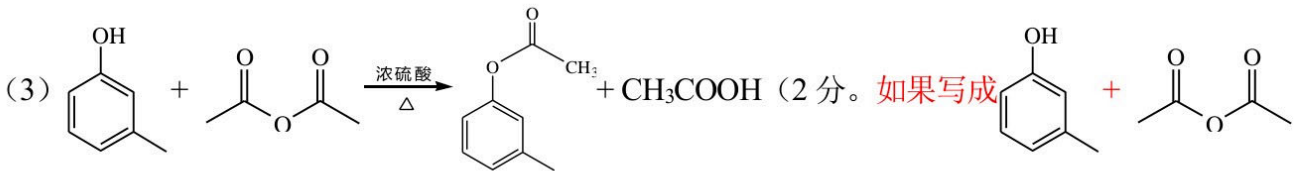
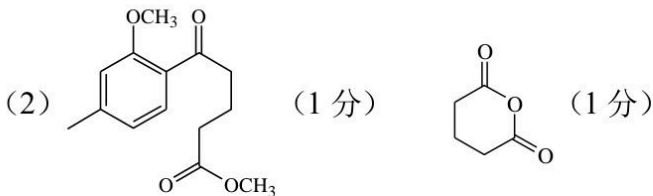
(4) $\text{NaCl} + \text{NH}_4\text{HCO}_3 = \text{NaHCO}_3 \downarrow + \text{NH}_4\text{Cl}$ (1分)

ACE (2分。只选对1个不给分，选对两个给1分，全部选对给2分)

(5) 取少量固体于试管中充分加热，如果试管底部无固体残留，说明 NH_4Cl 晶体纯净 (2分)

31. (12分)

(1) BD (2分)



每错一步扣1分)