

# 义乌市 2021 届高三适应性考试

## 化学答案

一、选择题（本大题共 25 小题，每小题 2 分，共 50 分）

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

26. (4 分) (1) 乙酸 (1 分)      乙酸与乙醇能形成氢键 (1 分)

(2)  $TiF_4$  为离子化合物，熔点高，其他三种均为共价化合物，其组成和机构相似，随相对分子质量的增大，分子间作用力增大，熔点逐渐神墙升高 (2 分)

27. (4 分) 0.76 (2 分)

解析：设废水为 1L。则共加入  $H_2O_2$  的物质的量为 0.01mol。

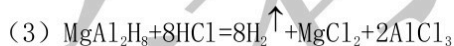
$$n(H_2O_2) = (1.02 \times 1.11 \times 30\%) / 34 = 0.01 \text{ mol}$$

$$\text{处理 CN 的 } n(H_2O_2) = (5.41 - 0.21) \times 2.5 / 26 = 0.0005 \text{ mol}$$

$$\text{处理有机添加剂的 } n(H_2O_2) = 0.0015 \text{ mol}$$

$$n(Na_2S_2O_5) = (0.01 - 0.0005 - 0.0015) / (2 \times 190) = 0.76 \text{ g/L} \quad (2 \text{ 分})$$

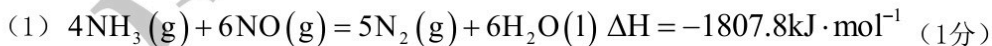
28. (10 分，每空 2 分) I (1) Mg、Al、H (只写对两种给 1 分)



II (1)  $2NaClO + C_2H_5OH \rightarrow 2NaOH + CH_3CHO + Cl_2 \uparrow$

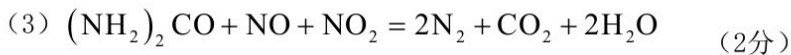
(2) 乙醇易挥发且易燃，与带火星木条存在安全隐患

29. (10 分)



(2) 温度低于 1050K 时，反应未达到平衡状态，随温度升高，反应速率加快，NO 转化率增大； (1 分)

4 (1 分)



(4) ①a； (1 分) 活性炭负载钙、镧氧化物后反应活化能小，反应速率快，相同条件下，NO 去除率

更高。(或纯碳的活化能高、反应速率慢) (1分)

②B (1分)

③0.0225; (1分) 96% (1分)

30. (10分) (1) 三颈烧瓶 (三颈瓶或三口烧瓶) (1分)

(2)  $\text{H}_2\text{O}_2 + 2\text{ClO}_3^- + 2\text{H}^+ \rightleftharpoons \text{O}_2 \uparrow + 2\text{ClO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$  (2分)

(3) 4 (1分) 0.8 (1分)

(4) 防止温度过高,  $\text{NaClO}_2$  分解成  $\text{NaClO}_3$  和  $\text{NaCl}$ , 同时神墙,  $\text{H}_2\text{O}_2$  受热易分解 (1分)

(5) e a b (2分) (6)  $\frac{\text{Mc}}{4000}$  (2分)

31 (12分) (1) BC (2分) (2)  $\text{HN}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2$  (1分)  $\text{HCl}$  (1分)

