

2018 年 11 月普通高校招生统一考试

化学模拟试题参考答案

一. 选择题 (每小题 2 分, 共 50 分)

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

二. 非选择题 (本大题包括 7 小题, 共 50 分)

26.(共 6 分)

(1) 碳碳双键、羧基 (两个全对得 1 分) $\text{+CH}_2\text{-CH-}_n$
COOCH₃ (1 分)

(2) $\text{CO} + 2\text{H}_2 \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{CH}_3\text{OH}$ (2 分) (3) AD (2 分, 少选得 1 分, 错选得 0 分)

27. (6 分)

(1) $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H}-\text{Si}-\text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array}$ (2 分) (2) $\text{SiH}_4 + \text{CH}_4 = 4\text{H}_2 + \text{SiC}$ (2 分)

(3) $\text{Mg}_2\text{Si} + 8\text{NH}_3 + 4\text{NH}_4\text{Cl} = 2\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{NH}_3 + \text{SiH}_4$ (2 分)

28. (4 分)

- (1) 萃取、分液 (1 分)
 (2) 及时将 I₂ 萃取到 CCl₄ 层中防止 I₂ 被 Cl₂ 进一步氧化成 IO₃⁻ (1 分)
 (3) KI 与 I₂ 沸点差异大; 且随着 I₂ 的蒸出, $\text{I} + \text{I}_2 \rightleftharpoons \text{I}_3$ 平衡不断逆移, 使最终 I₂ 与 KI 分离。(2 分, 答对 1 点得 1 分)

29. (4 分)

(1) 0.030mol (有效数字或单位不写扣 1 分) (2 分) (2) 0.010 (2 分)

30. (10 分)

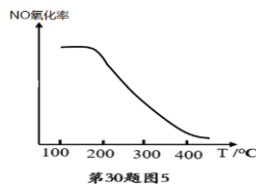
(一) (1) NaOH (1 分) (2) $2\text{CH}_3\text{COO}^- - 2\text{e}^- = \text{CH}_3\text{-CH}_3 + 2\text{CO}_2$ (1 分)

(二) (1) CD (2 分, 少选得 1 分, 错选得 0 分)

画图: 100℃-200℃氧化率变化不大 (1 分),
 随后升温氧化率减小 (1 分)。

(2) ①15.4 (2 分)

②小于 (1 分)



温度降低, 体积不变, 总压强减小; NO₂ 二聚为放热反应, 温度降低, 平衡右移, 气体总物质的量减小, 总压强减小。(答对任何一点均得 1 分)

31. (10 分)

(1) 三颈烧瓶 (1 分)



(2) 在搅拌下, 将 $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ 饱和溶液缓慢滴加到 KClO 饱和溶液中

(2 分, 滴加顺序错误得 0 分, 缓慢滴加 1 分)

(3) 缓慢滴加盐酸 (1 分) 装置 C 加冰水浴 (1 分)

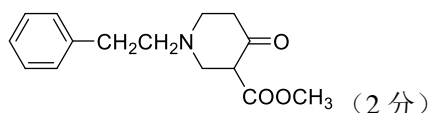
(4) $4\text{FeO}_4^{2-} + 10\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 4\text{Fe}(\text{OH})_3 + 8\text{OH}^- + 3\text{O}_2$, 碱性条件下高铁酸盐更稳定 (2 分)

(5) D (2 分)

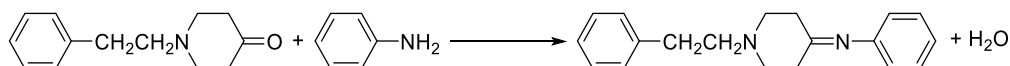
32. (10 分)

(1)BCD (全对得 2 分, 选对两个得 1 分, 有错选不得分)

(2)

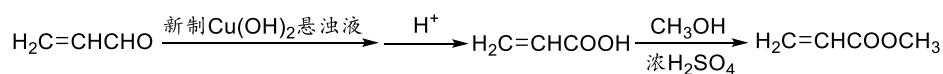


(3)

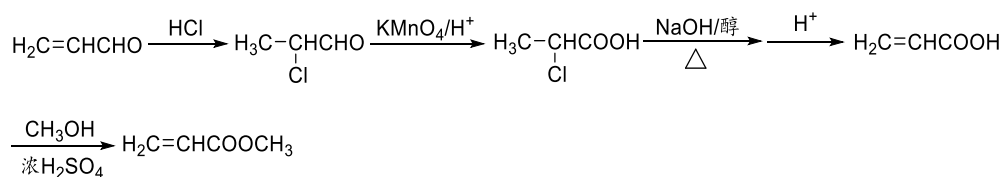


(2 分, H_2O 漏写不得分);

(4)

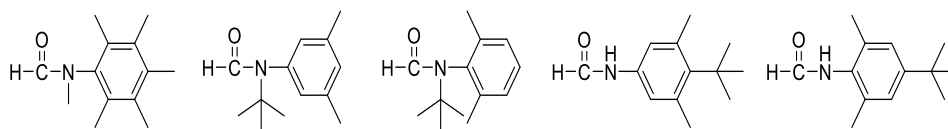


或



(写出获得丙烯酸的流程得 1 分, 全部正确得 2 分);

(5)



(写出 2 个得 1 分, 写出 4 个得 2 分)