

2018 学年第二学期浙江省名校协作体参考答案

高三年级化学学科

首命题：衢州第二中学 次命题兼审校：金华一中 审核：长兴中学

一、选择题（本大题共 25 小题，每小题 2 分，共 50 分。每个小题列出的四个备选项中只有一个是符合题目要求的，不选、多选、错选均不得分）

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

二、非选择题（本大题共 7 小题，共 50 分）

26. (6 分) (1) 羧基(1 分) (2) 酯化反应（取代反应）(1 分)

(3) $\text{CO} + \text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{催化剂}} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ (2 分) (4) ACD (2 分)

27. (6 分) (1) NH_4SCN (2 分) (2) $3\text{S}^{2-} + 2\text{Fe}^{3+} = 2\text{FeS}\downarrow + \text{S}\downarrow$ (2 分) (3) $4\text{NH}_3 + \text{CS}_2 = \text{NH}_4\text{SCN} + (\text{NH}_4)_2\text{S}$
(或 $4\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{CS}_2 = \text{NH}_4\text{SCN} + (\text{NH}_4)_2\text{S} + 4\text{H}_2\text{O}$ 也可以) (2 分)

28. (4 分) (1) $3\text{Mg} + 2\text{NH}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{Mg}_3\text{N}_2 + 3\text{H}_2$ (1 分) (2) ACD (2 分)

(3) 镁粉与石英管中的 SiO_2 反应 (1 分)

29. (4 分) (1) $b=5a$ (2 分) (2) Cu_2O : $\text{Cu}=1:3$ (2 分)

30. (10 分) (1) -204.7 (1 分) 低温 (1 分) (2) BD (2 分)

(3) ①0.0315a (2 分)

②当温度升高时反应②平衡逆向移动，而反应③平衡正向移动且幅度更大，所以 CO_2 的转化率增加，但甲醇的选择性却降低。(2 分)

(4) $6\text{CO}_2 + 6\text{O}_2^- = 3\text{C}_2\text{O}_4^{2-} + 6\text{O}_2$ (2 分)

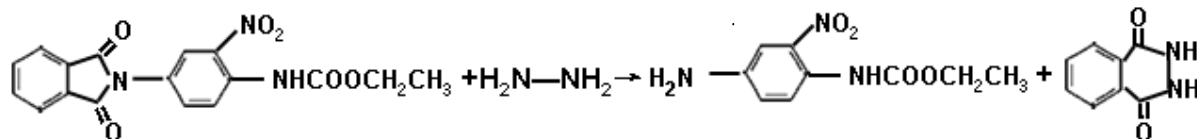
31. (10 分) (1) 黑暗可以防止晶体分解 (1 分) (2) AB (2 分) (3) d (1 分)

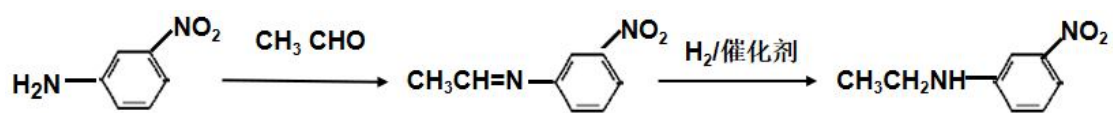
(4) 酸式滴定管 (1 分) CD (2 分) (5) 溶液变为紫红且 30 秒内不变色 (1 分)

(6) $\text{K}_3\text{Fe}(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

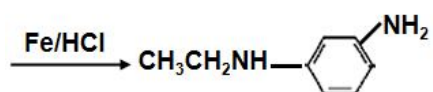
32. (10 分) (1) ACD (2 分) (2) $\text{H}_2\text{N}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NHCOOCH}_2\text{CH}_3$ (2 分)

(3) (2 分)





(4)



(其他合理答案均给分 2 分)

(5) (2 分)

