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）$CO+CH_2=CH_2+H_2O \xrightarrow{\text{催化剂}} CH_3CH_2COOH$(2 分)　（4）ACD (2 分)

27．(6 分)（1）NH_4SCN（2 分）（2）$3S^{2-}+2Fe^{3+}=2FeS\downarrow+S\downarrow$（2 分）（3）$4NH_3+CS_2=NH_4SCN+(NH_4)_2S$（或 $4NH_3\cdot H_2O+CS_2=NH_4SCN+(NH_4)_2S+4H_2O$ 也可以）（2 分）

28．(4 分)（1）$3Mg+2NH_3 \overset{\text{高温}}{=\!=\!=} Mg_3N_2+3H_2$（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：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）

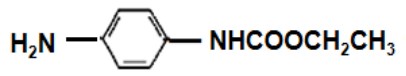
②当温度升高时反应②平衡逆向移动，而反应③平衡正向移动且幅度更大，所以 CO_2 的转化率增加，但甲醇的选择性却降低。（2 分）

（4）$6CO_2+6O_2^-=3C_2O_4^{2-}+6O_2$ （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）

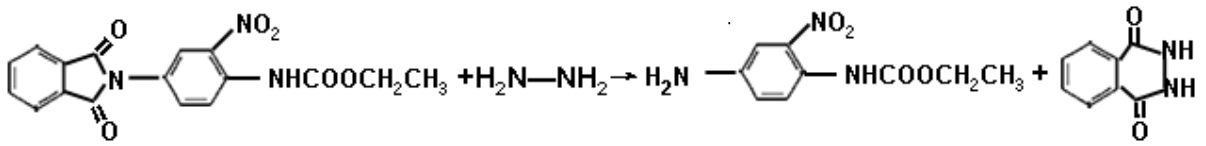
（4）酸式滴定管（1 分）CD（2 分）　(5) 溶液变为紫红且 30 秒内不变色（1 分）

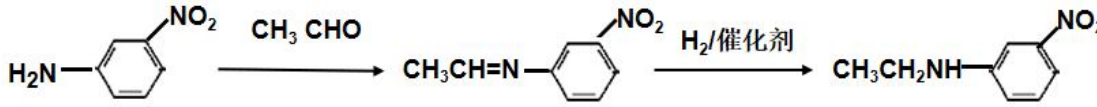
（6） $K_3Fe(C_2O_4)_3\cdot 3H_2O$ （2 分）

32．（10 分）（1）ACD（2 分）（2） 

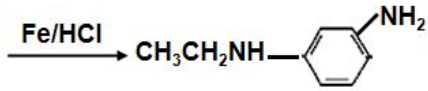
（2 分）

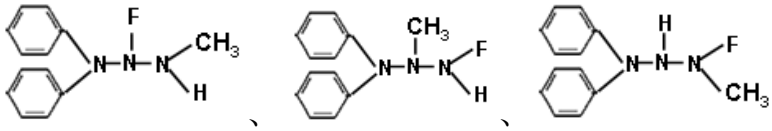
（3）（2 分）





（ 4 ）



（其他合理答案均给分 2 分）

（5）（2 分）