衢州、湖州、丽水 2018 年 9 月三地市高三教学质量检测

化学答案及评分标准

一、选择题（50 分，每小题 2 分）

1.C　2.B　3.D　4.A　5.B　6.C　7.A　8.D　9.B　10.C　11.A　12.C　13.D

14.A　15.C　16.D　17.C　18.C　19.D　20.B　21.B　22.B　23.D　24.C　25.B

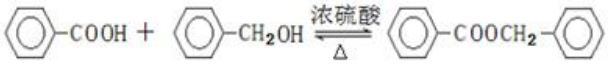
浙江高考墙QQ2754808740

二、非选择题（50 分）

26．(6 分)

(1) 醛基　（1 分）

(2) 加成反应（或还原反应）（1 分）

(3) 

（2 分）

(4)　CD　（2 分）

27．(6 分)

（1）$CuCO_3 \cdot FeCO_3$ 或 $FeCuC_2O_6$ 或 $FeCu(CO_3)_2$（2 分）

（2）① $FeO + CuO + 2CO \xlongequal{强热} Fe + Cu + 2CO_2$（2 分）

② $2Fe^{2+} + Cl_2 = 2Fe^{3+} + 2Cl^-$（2 分）

28.（4 分）

（1）品红溶液　（1 分）

（2）$SO_2 + 2ClO^- = SO_4^{2-} + Cl_2\uparrow$（1 分）

取少量反应后溶液，充分加热驱除 SO_2，加入足量 $Ba(NO_3)_2$ 溶液，若能产生白色沉淀，且滴加足量稀硝酸沉淀不溶解，则证明有 SO_4^{2-} 生成。（1 分）静置，取少量上层清液滴加硝酸银溶液，若产生白色沉淀，则证明有 Cl^- 生成（1 分）

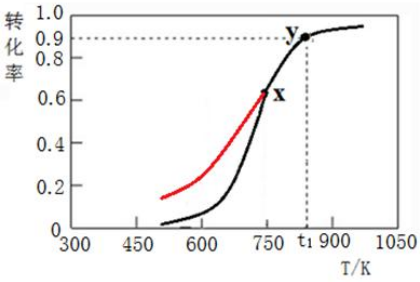
或：取少量反应后溶液，滴加足量稀盐酸无沉淀，再加入 $BaCl_2$ 溶液，若能产生白色沉淀，则证明有 SO_4^{2-} 生成。（1 分）另取少量反应后的溶液，滴加足量 $Ba(NO_3)_2$ 溶液，静置，取少量上层清液滴加硝酸银溶液，若产生白色沉淀，且滴加足量稀硝酸沉淀不溶解，则证明有 Cl^- 生成（1 分）

29.　(4 分)　（1）1　（2 分）　（2）1:2（2 分）

30.（10 分）

(一)　正极 (1 分)　$CO_2 + 6e^- + 6H^+ = CH_3OH + H_2O$ (1 分)

(二)　8.1n　(1 分)



（2 分）

（三）（1）氧气能与反应Ⅰ生成的氢气反应生成水，促进可逆反应Ⅰ正向移动，提高甲醇的转化率和甲醛的产率，同时除去 H_2。(2 分)

（如果回答：反应Ⅰ是可逆反应而反应Ⅱ是完全反应，给 1 分）

（2）使反应放出热量稍大于吸收热量(1 分)，有利于控制反应温度在 600K 左右(1 分)

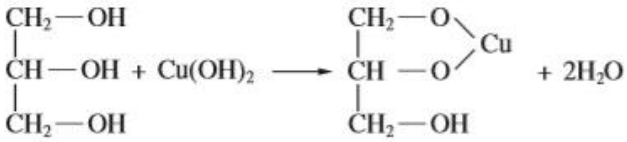
（3）B （1 分）

31. (10 分)

（1）BD （2 分）

（2） ③⑦（2 分）

随时补充酒精和水（1:1）的混合液，以保持原有体积，直到混合物变成黄棕色黏稠状反应液（2 分）

（3） 

（1 分）

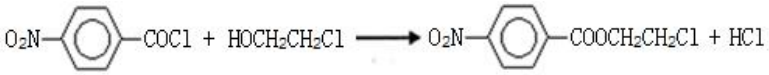
（4）除去皂基中氯化钠等杂质（1 分）

（5）⑥→④→⑤→③（2 分）

32. （10 分）

(1) BD （2 分）

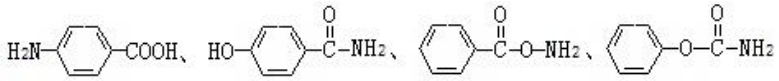
(2) $HN(C_2H_5)_2$（2 分）

(3) 

（2 分）

(4)

（2 分）

(5) 

（2 分，写对一个得 0.5 分，写错不倒扣）