

2022 学年第二学期温州十校联合体期中联考

高二年级化学学科参考答案

命题: 柳市中学 叶建如 联系电话: 13868763912

审稿: 二十一中学 范亚 联系电话: 13819770256

一、选择题

题号	1	2	3	4	5	6	7	8
答案	D	C	A	B	B	C	B	B
题号	9	10	11	12	13	14	15	16
答案	A	C	D	C	D	B	D	B

17. (10分)



(1) 4s 4p (2分, 下方轨道名称漏其余都对扣1分)

sp^2 、 sp (2分, 写对1个给1分) 两者都是分子晶体, 由于水分子间存在氢键, 沸点高 (1分, 只写出氢键也给1分)

(2) BD (2分, 对1个给1分, 有错不得分)

(3) 离子晶体 K_2SeBr_6



18. (10分)

【答案】(1) Fe、C、O (2分, 对2个给1分) $\text{Fe}(\text{CO})_5$ (2分, 写对比例即给分)

(2) Fe、C (2分, 一个1分)

(3) $\text{H}_2\text{Fe}(\text{CO})_4 + 2\text{OH}^- \rightleftharpoons \text{Fe}(\text{CO})_4^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2分, 配平错得1分, 化学式错不得分)

(4) 取少量G溶液分别置于试管A, 往A试管中滴加KSCN无明显现象, 再加 H_2O_2 , 溶液变血红色, 则 Fe^{2+} 。其他答案对也给分 (2分)

19. (10分)

(1) ①由图可知温度 $T_I < T_{II}$, 温度升高, $\varphi(\text{C}_2\text{H}_4)$ 减少, 平衡逆向移动, 可知 $\Delta H < 0$, 因 $\Delta S < 0$, 故低温条件下有利于反应自发进行。(2分, 说出放热与熵减给1分, 答出低温给1分)

②BD (2分, 对1个给一分, 有错不给分)

(2) ①温度590K, $R=2.5$ 左右 (2分, 答490K-690K之间、 $R: 2-2.8$ 之间都可以, 各1分)

②0.2 或 $1/5$

③选择性膜吸附 C_2H_4 , 促进反应I平衡正向移动, 反应物 CO_2 和 H_2 的浓度降低, 使得反应II平衡逆向移动生成 C_3H_8 的物质的量减少。(2分, 根据答题情况酌情给分)

20. (10分)

答案1.

(1) 三颈烧瓶 防倒吸 (或“安全瓶”) (2分, 各1分)

(2) $2\text{ClO}_2 + 2\text{OH}^- + \text{H}_2\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{ClO}_2^- + 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ (2分, 未配平1分)

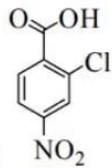
(3) 38~60 (或38~60之间的任意数值)

(4) 稀硫酸含水多, 而 ClO_2 极易溶于水, 不利于 ClO_2 逸出

(5) $\frac{9.05cV}{m} \%$

21. (12分)

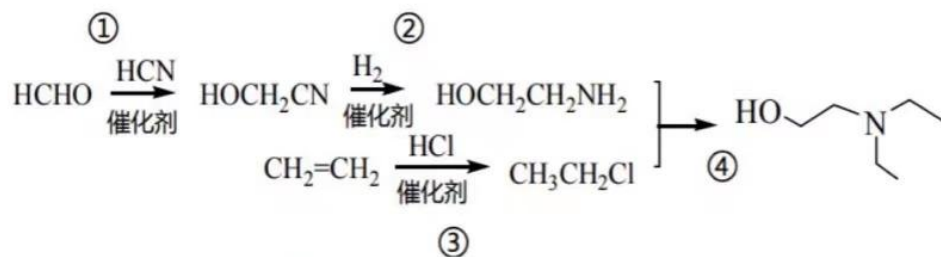
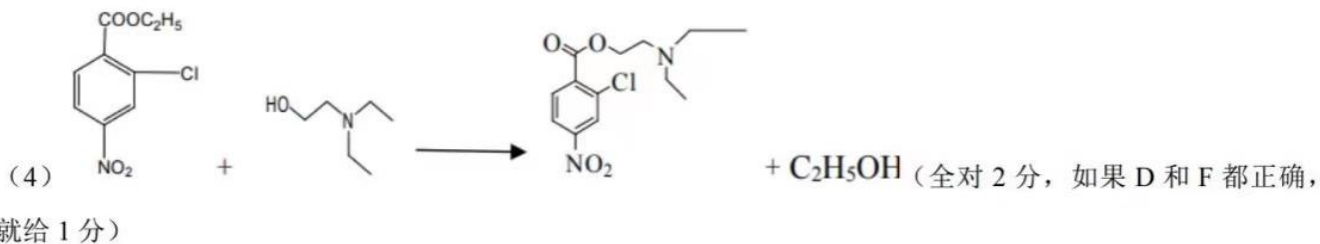
(1) 硝基, 碳氯键 (写对1个给1分)



(2)

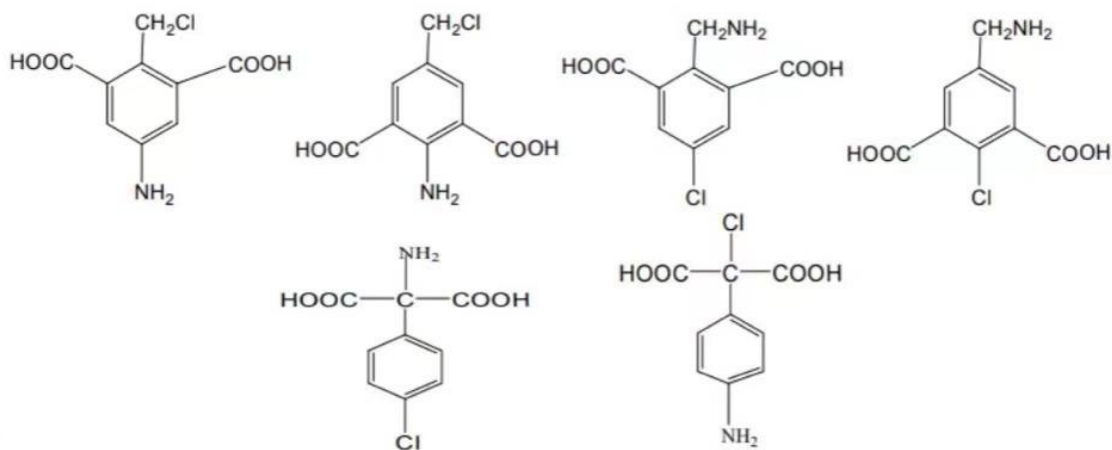
(3) AC (2分, 一个1分)





步 1 分、③1 分、④1 分

(6)



关于我们

自主招生在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（[网址: www.zizs.com](http://www.zizs.com)）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国 90% 以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主招生领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主招生在线**浙江官方微信号：**zjgkjzb**。



微信搜一搜

浙考家长帮

