

嘉兴市 2022~2023 学年度第二学期期末检测

高二化学 参考答案

(2023/06)

一、选择题答案 (每题 3 分, 共 48 分)

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

二、非选择题答案 (共 5 题, 52 分)

17. (1) AD (2 分, 选错、多选均不给分, 选对一个得 1 分)。

(2) 氢键 (2 分)。冷水中硼酸分子之间以氢键缔合在一起, 难以溶解, 在热水中部分氢键被破坏, 与水形成氢键, 溶解度增大 (2 分, 回答出难溶解的原因给 1 分, 溶解度增大的原因 1 分)。

(3) CaB_6 (2 分)。AB (2 分, 选错、多选均不给分, 选对一个得 1 分)。

18. (1) Fe、S、H (2 分, 错写不得分, 少写一种得 1 分, 写元素名称且正确得分),

$\text{Fe}(\text{OH})\text{SO}_4$ [2 分, 写 $\text{FeSO}_4(\text{OH})$ 或 FeHSO_5 等均给分]。

(2) $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分, 化学式写错不得分, 未配平得 1 分, 条件不扣分)。

(3) 取反应后的溶液, 分成两份, 一份滴加 KSCN 溶液, 出现血红色, 说明有 Fe^{3+} , 另一份滴加少量酸性高锰酸钾溶液, 紫红色褪去, 说明有 Fe^{2+} (2 分, 其他合理答案均给分)。

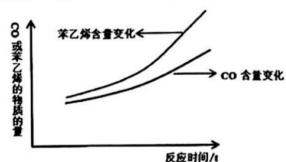
(4) $\text{Fe}_3\text{S}_4 + 6\text{H}^+ = 3\text{Fe}^{2+} + 3\text{H}_2\text{S} \uparrow + \text{S} \downarrow$ (2 分, 化学式写错不得分, 未配平得 1 分)。

19. (1) > (1 分), 高温 (1 分)。

(2) A、D (2 分, 错选不得分, 少选得 1 分)。

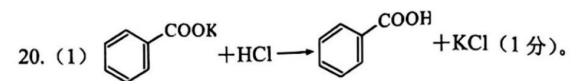
(3) $\frac{8b^2}{75a}$ 或 $0.11\frac{b^2}{a}$ (2 分)。

(4) 温度低于 600°C , 反应速率较慢, 乙苯转化率较低; 温度高于 700°C , 苯乙烯选择性下降, 高温下可能使催化剂失去活性, 且消耗能量较大 (2 分, 温度过低或过高各答出其中一点即可各得 1 分)。



(5) 如图:

(起始苯乙烯物质的量略高于 CO, 反应后半段苯乙烯含量明显高于 CO 即可得 2 分)。



(2) 增大反应物的接触面积，提高反应的效率 (1分)。

(3) 萃取、分液 (2分，只答分液得1分)。

(4) BD (2分，错选不得分，少选得1分)。

(5) B→C→A→E (2分，选出正确操作但排序错误得1分)。

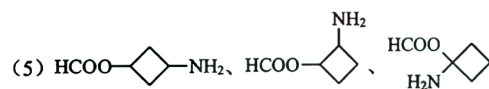
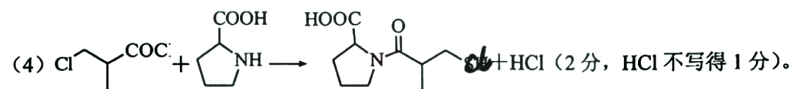
(6) 91.5% (2分，若大于等于91%且小于等于91.47%得1分)。

21. (12分)

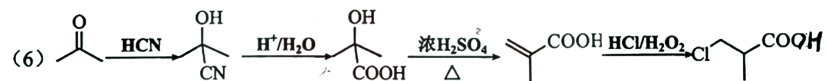
(1) 羧基、酰胺键或酰胺基 (1分，少答、错答均不得分)。

(2) 取代反应 (1分)。

(3) AD (2分)。



(3分，写对1个得1分，多写看前3个)。



(3分，其他合理答案也给分)。