

2020—2021 学年度泉州市上学期高中教学质量跟踪监测试卷

高二化学（化学反应原理）参考答案

2021.2

一、选择题答题表（本题共 18 小题，1—12 题每题 2 分，13—18 每题 3 分，共 42 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9
答案	A	B	A	C	B	C	D	B	D
题号	10	11	12	13	14	15	16	17	18
答案	A	A	C	D	D	C	D	B	C

二、填空题（本题共 6 小题，共 58 分）

19. (8 分) 方程式书写无配平、缺条件、缺↓、↑等瑕疵扣 1 分，不累加。



答 -564.3、-564 也给分。



答 4×10^{-11} 、 0.4×10^{-10} 也给分。

20. (10 分)



“>”没写也给分，顺序颠倒不给分。

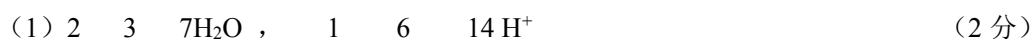


“ \rightleftharpoons ”写成“ $=$ ”不给分。



“>”没写也给分，顺序颠倒不给分。

21. (13 分)



其它均正确，但“1”没写也给分。

(2) 防止 Cr^{3+} 在“调 pH”时生成 $\text{Cr}(\text{OH})_3$ 沉淀被除去，从而降低产率

(2分)

只要答到“防止 Cr^{3+} 生成 $\text{Cr}(\text{OH})_3$ 沉淀”或“将 Cr^{3+} 氧化为 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ 不会产生沉淀”等合理答案就给分。

(3) Fe^{3+} 和 Cu^{2+} (2分)

答对一个得1分，答错不得分。

(4) 蒸发浓缩，冷却结晶 (各1分，共2分)

答“蒸发，结晶”不给分，只答“冷却，结晶”给1分，表达出“浓缩，冷却”等合理答案给分。

(5) 负, $\text{Fe}-2\text{e}^- = \text{Fe}^{2+}$ (第一格1分，第二格2分共3分)

(6) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 6\text{Fe}^{2+} + 14\text{H}^+ = 2\text{Cr}^{3+} + 6\text{Fe}^{3+} + 7\text{H}_2\text{O}$ (2分)

22. (14分)

(1) 正盐 > (各1分，共2分)

(2) $\frac{c(\text{H}_3\text{PO}_3) \times c(\text{OH}^-)}{c(\text{H}_2\text{PO}_3^-)} = \frac{K_w}{K_{a1}} = \frac{1 \times 10^{-14}}{1 \times 10^{-2}} = 10^{-12}$, 酸 (各2分，共4分)

前面一空，有写计算过程的给分，只写结果并正确的也给分。

(3) $c(\text{PO}_4^{3-})$ $c(\text{H}_3\text{PO}_4)$, $\text{Na}_5\text{P}_3\text{O}_{10}$ (前2空各1分，第三空2分，共4分)

前面二空，和书写顺序无关，答对一个得1分。

(4) ①0.22 ②a (各2分，共4分)

23. (13分)

(1) ①11.2, ② $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}-2\text{e}^- = \text{CH}_3\text{CHO} + 2\text{H}^+$
(第一空1分，第二空2分，共3分)

(2) +85.4 (2分)

(3) ①0.48, ② $\frac{P_2}{3}$ (各2分，共4分)

后面一空，0.33 p_2 也对。

(4) ①32.55% 或 32.6%, ②当反应温度升高，乙醇转化率增加， $T > 280^\circ\text{C}$ 后乙醛选择性在开始有所降低。因此，该条件下的最佳反应温度为 280°C
(各2分，共4分)

答到“反应温度升高，乙醇转化率增加”得1分，答到“ $T > 280^\circ\text{C}$ 后乙醛选择性在开始降低”得1分；或答“温度低乙醇转化率太低，温度高乙醛的选择性太低”