

2018 学年第一学期浙江“七彩阳光”联盟期初联考

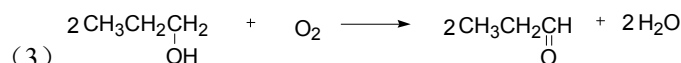
高三年级 化学参考答案

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)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	B	A	B	C	D	B	B	C	D	A
题号	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
答案	C	D	D	A	B	D	C	A	D	B
题号	21	22	23	24	25					
答案	D	C	D	C	C					

二、非选择题(本大题共 7 小题，共 50 分)

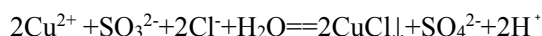
26. (1) 羟基 (2) ①



(3)

(4) BCD

27. (1) $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{Cl}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ 或 $\text{Cu}(\text{OH})_2 \cdot \text{CuCl}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$



(2) $4\text{CuCl} + \text{O}_2 + 8\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{Cl}_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$

28. (1) BC 之间缺吸收剩余 CO_2 装置，无尾气处理装置

(2) 无水硫酸铜变蓝色

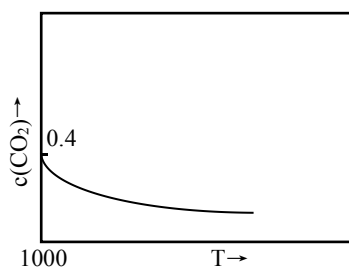
(3) 取 $m_1\text{g}$ 固体，加入足量的盐酸溶液中，充分反应后，过滤，将剩余固体烘干称量得 $m_2\text{g}$ ，通过比较 m_1 和 m_2 的定量关系即可得到固体成分。(其他类似的热差法亦可)

29. (1) 14 (2) 0.205mol

30. (一) (1) b 区 (1 分) (2) $\text{O}_2 + 2\text{H}^+ + 2\text{e}^- = \text{H}_2\text{O}_2$ (1 分)

(二) (1) BC (2 分，少选得 1 分)

(2) $K=64$ (1 分)



第 30 题图 2

(作图 2 分，起点标出 0.4 给 1 分，趋势减小给 1 分)

(3) 较高的温度有利于提高反应速率；铁水易于从反应体系导出；便于与杂质形成的矿渣利用密度不同排出 (1 分，说出任意 1 点都给 1 分)

(4) AD (2 分，少选得 1 分)

31. (1) BCD (2 分, 答不全扣 1 分)

(2) bd (1 分, 漏写不得分)

(3) 0.034 (1 分)

(4) 不溶于水, 易溶解 HCl 和 HNO₃, 与这些物质不反应 (2 分, 溶解性 1 分, 不反应 1 分)

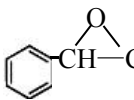

bedc (2 分, 漏写扣 1 分)

(5) $4\text{NO} + 3\text{O}_2 + 2\text{K}_2\text{CO}_3 = 4\text{KNO}_3 + 2\text{CO}_2$ 或 $4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{K}_2\text{CO}_3 = 4\text{KNO}_3 + 2\text{CO}_2$ (2 分)

32.

(1)  (2 分, Cl 换成 Br 也可以) (2) A (2 分)

(3) $\text{CHCl}=\text{CCl}_2 \xrightarrow[\Delta]{\text{NaOH 溶液}} \text{ClCH}_2\text{COOH} \xrightarrow[\text{浓硫酸}]{\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}, \Delta} \text{ClCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$ (2 分)

(4)  + 2NH₃ →  + C₂H₅OH

(2 分)

(5) (2 分, 只写对 1 个或无正确的得 0 分, 写对 2 个或 3 个得 1 分, 写对 4 个得 2 分)

