

# 2023届高三年级五月适应性考试

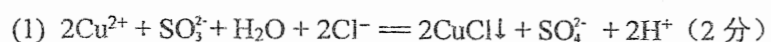
## 化学参考答案

一、选择题：本题共 15 小题，每小题 3 分，共 45 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

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

二、非选择题，共 55 分

16. (14 分)



(2) 烧杯、量筒 (2 分)

(3) A (2 分)

(4)  $\text{CuSO}_4$  溶液 (2 分)

(5) B (2 分)

(6)  $\text{Cu}^{2+}$  (或  $\text{CuSO}_3$ ) 与  $\text{I}^-$  反应生成白色沉淀  $\text{CuI}$  和  $\text{I}_2$ ,  $\text{I}_2$  可继续被  $\text{SO}_3^{2-}$  还原为  $\text{I}^-$  (2 分)

取少量实验 b 中的上层清液于洁净的试管中，先加入足量盐酸酸化，再滴加几滴  $\text{BaCl}_2$  溶液，有白色沉淀生成，证明橙黄色沉淀中含有  $\text{CuSO}_3$  (2 分)

17. (14 分)

(1)  $[\text{Ar}]3d^14s^2$  (2 分)

(2) 将焙烧渣进一步粉碎、适当加热、适当增大  $\text{H}_2\text{SO}_4$  浓度、搅拌 (2 分，1 点 1 分)

(3) D (2 分)

(4)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 、 $\text{ZnFe}_2\text{O}_4$  (2 分，1 个 1 分)

(5)  $6\text{Fe}^{3+} + 2\text{Na}^+ + 4\text{SO}_4^{2-} + 12\text{H}_2\text{O} = \text{Na}_2\text{Fe}_6(\text{SO}_4)_4(\text{OH})_{12}\downarrow + 12\text{H}^+$  (2 分)

(6) 溶液酸性较强时，黄钠铁矾不易生成 (2 分)

pH 增大， $\text{Fe}^{3+}$  水解产生的  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  增多， $\text{Fe}(\text{OH})_3$  胶体 (或“絮状沉淀”或“胶状沉淀”) 不利于过滤 (2 分)

18. (14 分)

(1) 天然橡胶或聚异戊二烯或顺式聚异戊二烯 (2 分)

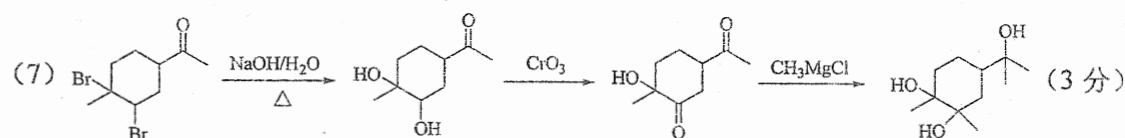
(2) 碳碳双键、酯基 (2 分)



(4)  $\text{ClMgCH}_2\text{CH}_3$  (2 分)

(5) B (1 分)

(6) 8 (2 分)



19. (13 分)

(1)  $+205.9 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$  (2 分)

(2)  $\frac{a(3a+4b)^3}{(1-a-b)(3-a-2b)} (\text{MPa})^2$  (2 分)

(3)  $\Delta H_1 > 0$ 、 $\Delta H_2 < 0$ ，温度升高，反应①平衡正向移动， $\text{H}_2$  产率增大；反应②平衡逆向移动， $\text{H}_2$  产率减小； $T > 600^\circ\text{C}$  时，温度对二者的影响程度相当，故  $\text{H}_2$  平衡产率几乎不变 (3 分，“对反应①平衡移动的分析” 1 分，“对反应②平衡移动的分析” 1 分，“温度对二者的影响程度相当” 1 分)

(4) ABCD (2 分)

(5)  $\text{NH}_3\text{BH}_3 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4^+ + \text{BO}_2^- + 3\text{H}_2\uparrow$  或  $\text{NH}_3\text{BH}_3 + 4\text{H}_2\text{O} = \text{NH}_4^+ + [\text{B}(\text{OH})_4]^- + 3\text{H}_2\uparrow$  (2 分)

(6)  $\text{H}_2\text{O}^* = \text{OH}^* + \text{H}^*$  (2 分)