

Z20 名校联盟（浙江省名校新高考研究联盟）2023 届高三第二次联考

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）

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

二、非选择题（本大题共 5 小题，共 50 分）

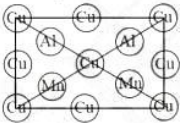
26. (10 分)

(1) ①  $\begin{array}{|c|c|c|c|c|} \hline 3d & & & & \\ \hline \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow & \uparrow\downarrow \\ \hline \end{array}$   $\begin{array}{|c|} \hline 4s \\ \hline \uparrow \\ \hline \end{array}$  (1 分)；

② > (1 分)，Cu<sup>+</sup>价层电子排布为 3d<sup>10</sup>，全充满结构，再失去 1 个电子，需要的能量更多；Fe<sup>+</sup>失去的是 4s<sup>1</sup> 电子，需要的能量较低。(2 分，Cu<sup>+</sup>为全充满 3d<sup>10</sup> 结构，给 1 分；

Fe<sup>+</sup>再失去 1 个电子能量低或 Fe 失去的第 2 个电子能量低，给 1 分)

(2) ① O > N > C > H (1 分)；② sp<sup>3</sup> 杂化 (1 分)；③ 28N<sub>A</sub> (1 分，其它答案合理亦可)

(3) ① AlMnCu<sub>2</sub> (1 分)；②  (2 分，Al 和 Mn 必须在对角线上，Al 正确给 1 分，Mn 正确给 1 分)

27. (8 分)

(1) KCuO (1 分，写出 3 种元素给 1 分)；KCuO<sub>2</sub> (1 分，3 种元素比例正确给 1 分)

(2) 2KCuO<sub>2</sub> + 8HCl = 2KCl + 2CuCl<sub>2</sub> + 4H<sub>2</sub>O + Cl<sub>2</sub>↑ (2 分，反应物和产物正确给 1 分，配平给 1 分，箭头未标不扣分，下同)

(3) CH<sub>2</sub>OH(CHOH)<sub>4</sub>CHO + 2Cu(OH)<sub>2</sub> + OH<sup>-</sup>  $\xrightarrow{\Delta}$  CH<sub>2</sub>OH(CHOH)<sub>4</sub>COO<sup>-</sup> + Cu<sub>2</sub>O↓ + 3H<sub>2</sub>O (2 分，其它答案合理亦可)

(4) 向溶液中继续加入 NaOH 溶液，若溶液变红，说明红色褪去的原因是 H<sup>+</sup> 中和了 NaOH，使溶液褪色(或若溶液未变红，说明溶液是由于生成的 HClO 的强氧化作用而使其褪色。)

(2 分，现象与褪色的原因要匹配，答出一种可能即可得 2 分，其它答案合理亦可)

28. (10 分)

I.

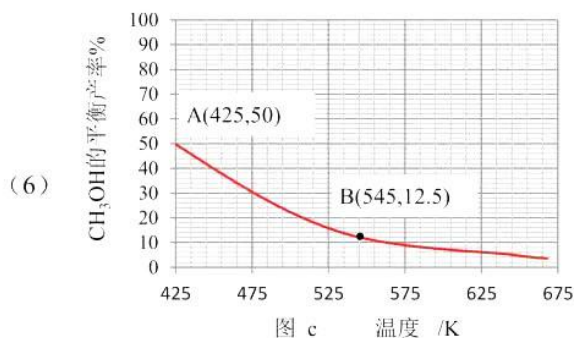
(1) 高温 (1 分)

(2) 反应①活化能大，单位体积内的活化分子数少，有效碰撞次数少，反应速率小 (1 分，反应①活化能比反应②大并且提到活化分子数少或有效碰撞次数少，给 1 分)

II.

(3) 适量 CO 可以使反应④平衡逆向移动，使更多的 CO<sub>2</sub> 和 H<sub>2</sub> 进行反应③，从而提高 CH<sub>3</sub>OH 产率[2 分，适量 CO 可以使反应④平衡逆向移动(或抑制反应④正向进行)给 1 分；使更多的 CO<sub>2</sub> 和 H<sub>2</sub> 进行反应③(或促进反应③平衡正向移动或提高 CO<sub>2</sub> 的转化率)，给 1 分]

- (4) CD (2分, 选对一个给1分, 选错不给分)  
 (5)  $\frac{1}{60}$  或 0.017 或 0.0167 (2分, 其它答案合理亦可)



(2分, 曲线变化趋势正确, 给1分; 正确

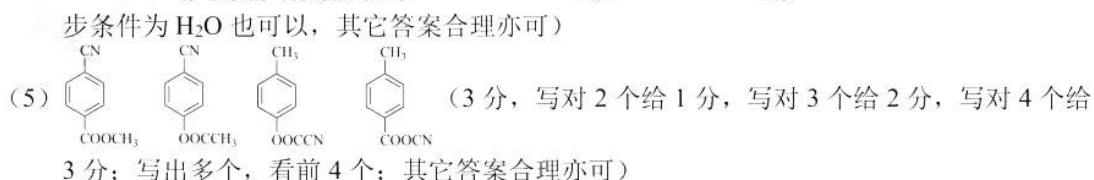
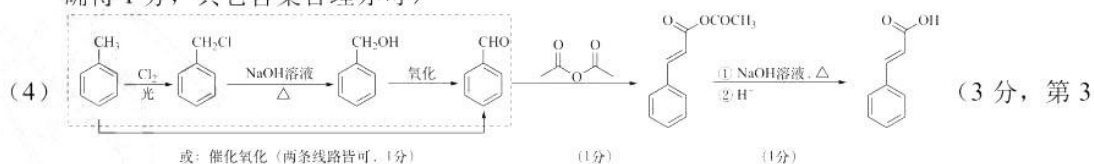
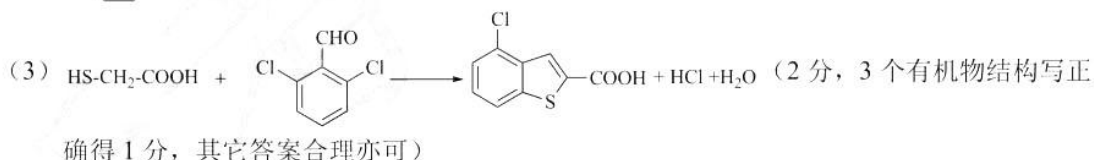
标出 B 点坐标, 给 1 分; A 点坐标不作要求)

29. (10分)

- (1) AD (2分, 选对一个给1分, 有错不给分)  
 (2) ①ac, bd (2分, 有错不得分)  
 ②根据题意  $\text{Ni}(\text{NH}_3)_6^{2+} \rightleftharpoons \text{Ni}^{2+} + 6\text{NH}_3$ , 对滤液进行加热, 蒸出氨气使反应向正向移动, 将  $\text{Ni}^{2+}$  完全解离出来, 同时促进  $\text{Ni}^{2+}$  的水解, 以获得更多的氢氧化镍与碳酸镍, 提高氧化镍的产量。(2分, 促进反应  $\text{Ni}(\text{NH}_3)_6^{2+} \rightleftharpoons \text{Ni}^{2+} + 6\text{NH}_3$  正向移动给1分, 促进  $\text{Ni}^{2+}$  水解或促进  $\text{Ni}^{2+}$  沉淀给1分)  
 (3) ①94.00% (2分, 0.9400得2分, 有效数字错误扣1分)  
 ②ACD (2分, 选对两个选项得1分, 有错不给分)

30. (12分)

- (1) BD (2分, 选对一个选项得1分, 有错不给分)  
 (2) NC1CCNCC1 (1分, 写出结构简式不得分);  $\text{C}_{25}\text{H}_{27}\text{N}_3\text{O}_2\text{S}$  (1分)



## 关于我们

自主选拔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.zizzs.com](http://www.zizzs.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、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。



 微信搜一搜

 自主选拔在线

