

## 厦门市 2023 届高三年级第四次质量检测

### 化学参考答案及评分细则

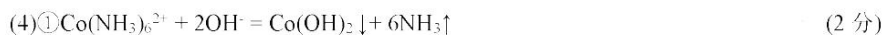
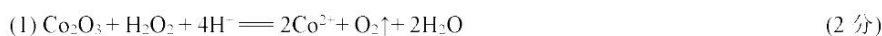
说明：化学方程式或离子方程式中，化学式写错的不给分；化学式对而未配平或重要条件错误扣 1 分，气体或沉淀符号未标扣 1 分，以上扣分不累计。

#### 一、选择题（每小题 4 分，共 40 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	A	D	A	C	C	D	B	A	C	D

#### 二、填空题（本题包括 4 个小题，共 60 分）

##### 11. (15 分)



$1.7 \times 10^9$  (2 分)

② “碱溶”形成的  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{F}$  在加入 NaOH “沉钴”时可缓释  $\text{Co}^{2+}$ ，利于晶体形成。 (2 分)

③ 温度高利于减少溶解氧，形成  $\text{NH}_3$  气氛隔绝空气，防止产物被氧化。 (2 分)

(5) ① 八面体 (1 分)

②  $\frac{93}{N_A \frac{\sqrt{3}}{2} a^2 c \times 10^{-30}}$  (2 分)

##### 12. (16 分)

(1)  $+247.3 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$  (2 分)

(2) ① BC (2 分)

②  $<$  (1 分)

8 (2 分)

(3) 0.25 (2 分)

1:1 (2 分)

(4) ① 反应时间超过 600s 后，不仅发生反应ii，还发生反应iii (2 分)

② 10% (1 分)

CO<sub>2</sub>与积炭反应也生成 CO (2分)

13. (14分)

(1)a (1分)



(2)NaOH (1分)

(3)① $3.5 \times 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  (2分)

②抑制 (1分)

此条件下 Cl<sub>2</sub> 的溶解主要受反应 2 的影响, c(Cl<sup>-</sup>)增大该平衡正向移动 (2分)

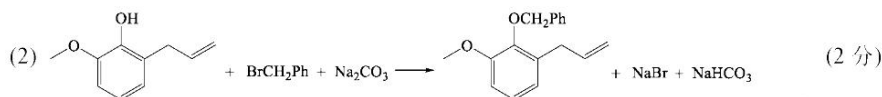
③> (1分)

相同浓度下, Cl<sub>2</sub> 在 NaCl 溶液中的溶解度比在 HCl 溶液中的小 (2分)

④饱和 NaCl 溶液中 Na<sup>+</sup> 对 Cl<sub>2</sub> 溶解的抑制效果大于 Cl<sup>-</sup>对 Cl<sub>2</sub> 溶解的促进效果 (2分)

14. (15分)

(1)碳碳双键、(酚)羟基 (2分)

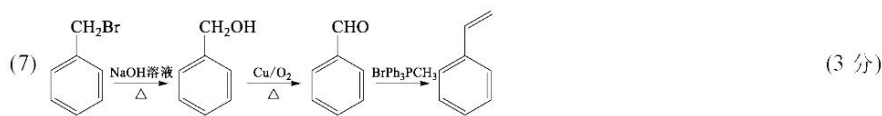
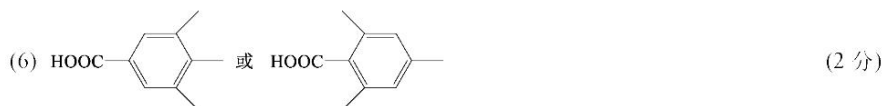


保护酚羟基不被氧化 (1分)

(3)苯环上无法连接碳氧双键, 违背“碳四价”原则 (2分)

(4)BrPh<sub>3</sub>PCH<sub>2</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>5</sub>CH<sub>3</sub> (2分)

(5)氧化反应 (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

