

北京市东城区 2021—2022 学年度第二学期高三综合练习（二）

化学参考答案及评分标准

2022.5

注：学生答案与本答案不符时，合理答案给分。

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

15.



(2) 四面体

(3) ①c

②a. 极性



(4) $\frac{128}{6.02 \times 10^{23} \times a^3}$

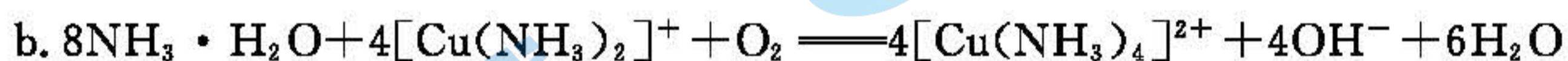
(5) 8 4

16.

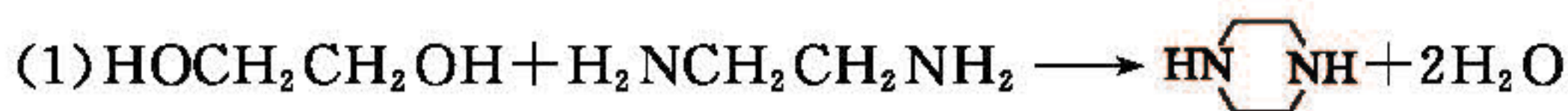
(1) Au 在高温条件下不与 O_2 反应②与 Au^+ 形成配合物，提高 Au 的还原性

(3) ①催化

②a. 锥形瓶中溶液蓝色复原

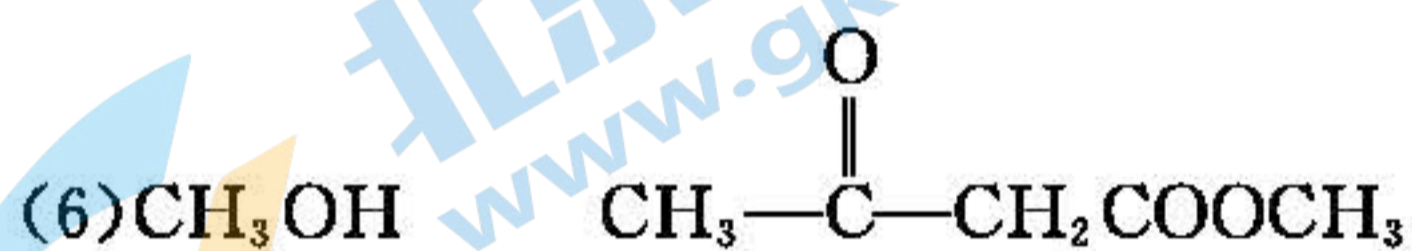
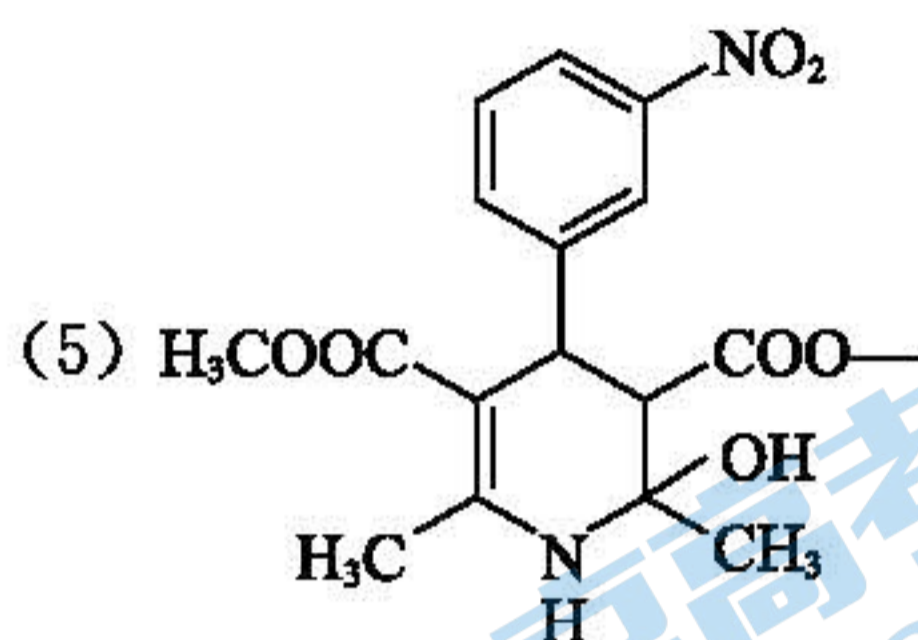
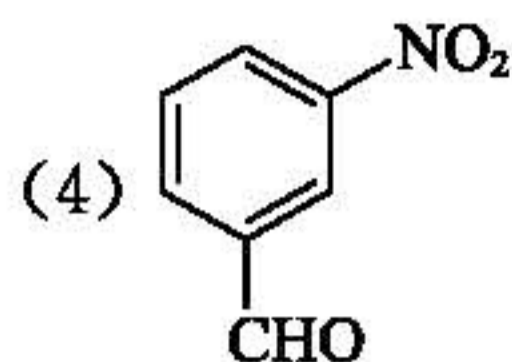
③当 $c(CuSO_4) < 0.03 \text{ mol} \cdot L^{-1}$ 时，随着 $c(CuSO_4)$ 的增大， $[Cu(NH_3)_4]^{2+}$ 的浓度增大，浸金速率增大；当 $c(CuSO_4) > 0.03 \text{ mol} \cdot L^{-1}$ 时，游离的 Cu^{2+} 消耗 $S_2O_3^{2-}$ 使 $c(S_2O_3^{2-})$ 减小，浸金速率减小

17.



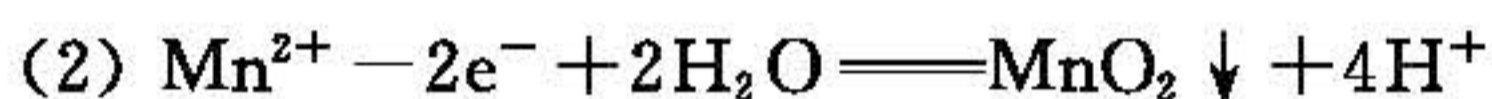
(2) 取代反应

(3) 酯基、羟基

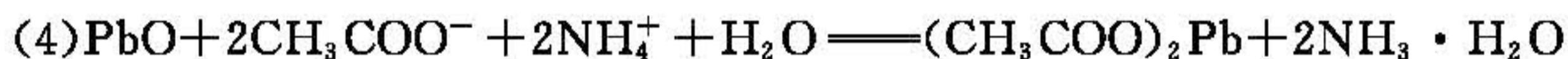


18.

(1) 阴极



(3) 过滤



(5) NH_4HCO_3

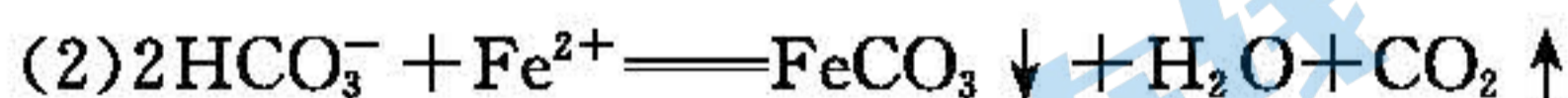
(6) a. 1 : 3

b. 防止 pH 较低时 ClO_3^- (或 MnO_2) 将 Cl^- 氧化成 Cl_2

(7) $\frac{87(c_1V_1 - 2.5c_2V_2)}{1000w}$

19.

(1) 还原



(3) FeCO_3 在水中溶解产生的 Fe^{2+}

(4) FeCO_3 在水溶液中存在平衡: $\text{FeCO}_3(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Fe}^{2+}(\text{aq}) + \text{CO}_3^{2-}(\text{aq})$ 。实验 a 中 SCN^- 与 Fe^{2+} 发生反应, 促进 FeCO_3 沉淀溶解, 使 a 的最终溶液中 $c[\text{Fe}(\text{SCN})_3]$ 更大

(5) ① 1 mL H_2O

② d 中溶液红色比 c 中深

(6) 使 $\frac{c(\text{Fe}^{3+})}{c(\text{Fe}^{2+})}$ 的值减小, 有利于 Fe^{2+} 与 SCN^- 生成配合物

2022 北京高三各区二模试题下载

北京高考资讯公众号搜集整理了【**2022 北京各区高三二模试题&答案**】，想要获取试题资料，关注公众号，点击菜单栏【**一模二模**】→【**二模试题**】，即可**免费获取**全部二模试题及答案，欢迎大家下载练习！

还有更多**二模成绩、排名、赋分**等信息，考后持续分享！



微信搜一搜

北京高考资讯

