

金华十校 2022—2023 学年第二学期期末调研考试

高二化学参考答案

一、选择题（本大题共 16 小题，每小题 3 分，共 48 分。每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
答案	D	A	B	C	A	D	C	A
题号	9	10	11	12	13	14	15	16
答案	B	B	C	C	D	D	B	B

二、填空题（共 5 大题，共 52 分）

17. (10 分)

(1) $[\text{Ar}]3d^{10}4s^24p^2$ (1 分); C (1 分)

(2) ① 1 : 1 (1 分);

② NO_2^+ (1 分) NO_2^+ 中 N 原子为 sp 杂化, 键角为 180° ; 而 NO_3^- 中 N 原子为 sp^2 杂化, 键角为 120° 。

(2 分)

(3) ① $\text{C}_3\text{N}_3\text{O}$ (2 分); ② BC (2 分)。

18. (10 分, 每空 2 分)

(1) $\text{Ba}^{2+}[\text{S}]^{2-}$ 。

(2) $\text{BaSO}_4 + 4\text{C} \xrightarrow{\text{高温}} 4\text{CO} \uparrow + \text{BaS}$ 。

(3) 焦炭或炭。

(4) 加蒸馏水浸没固体, 静置, 待水流尽后, 重复 2~3 次。

(5) 取白色沉淀, 加稀盐酸, 如果固体溶解, 是 BaCO_3 , 如果不溶解, 则是 BaSO_4 。

19. (10 分)

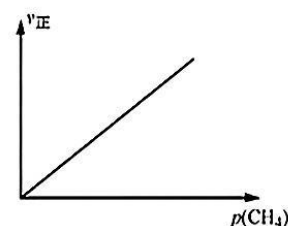
(1) A (1 分) 加快反应速率、提高平衡转化率 (1 分, 答出 1 点就给分)。

(2) 答案图见右 (2 分)。

(3) BD (2 分, 只选 1 个正确给 1 分, 有错不给分)。

(4) cat.3 (1 分) 温度越高, 反应速率越快, 消耗 CH_4 越多。 (1 分)

(5) 1 : 15 (2 分)



20. (10 分)

(1) CuSO_4 或 CuCl_2 (1 分)。

(2) CD (2 分, 只选 1 个正确给 1 分, 有错不给分)。

(3) 冰水浴和酒精可降低溶解度使晶体析出。置于暗处防晶体见光分解 (2 分, 写出 1 点给 1 分)。

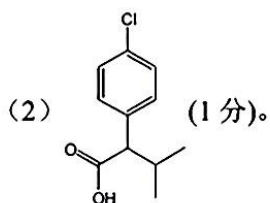
(4) ① $\text{B} \rightarrow \text{A} \rightarrow \text{C} \rightarrow \text{E} \rightarrow \text{D}$ (2 分)。

② 溶液变浅紫色, 且半分钟不褪色 (1 分, 写成“无色变浅紫色”不给分)。

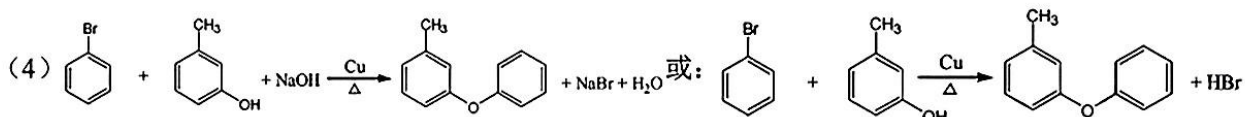
③ $\text{MnO}_4^- + 5\text{Fe}^{2+} + 8\text{H}^+ = \text{Mn}^{2+} + 5\text{Fe}^{3+} + 4\text{H}_2\text{O}$ (2 分)。

21. (12分)

(1) 碳氯键(氯原子)、羧基(1分,漏写不给分)。



(3) AC(2分,只选1个正确给1分,有错不给分)。



(2分,不写Cu或写成催化剂也可)

