

2024届“耀正优+”12月高三名校阶段检测联考



化 学

考生注意：

1. 本试卷满分100分，考试时间75分钟。
2. 答题前，考生务必用直径0.5毫米黑色墨水签字笔将密封线内项目填写清楚。
3. 考生作答时，请将答案答在答题卡上。选择题每小题选出答案后，用2B铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑；非选择题请用直径0.5毫米黑色墨水签字笔在答题卡上各题的答题区域内作答，**超出答题区域书写的答案无效，在试题卷、草稿纸上作答无效。**
4. 本卷命题范围：必修一、必修二、选择性必修一、选择性必修二
5. 可能用到的相对原子质量：H 1 N 14 O 16 Si 28 S 32 Cl 35.5 Fe 56
Ga 70 Ba 137

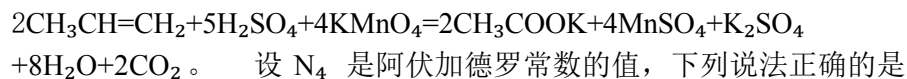
一、选择题(本题共14小题，每小题3分，共42分。在每小题给出的四个选项中只有一项是符合题目要求的)

1. 化学与生活息息相关，下列说法错误的是
A. 烟花绚丽多彩，与电子跃迁有关
B. 用过氧乙酸消毒，利用了该物质的酸性
C. 用植物油和烧碱制作肥皂，植物油发生了水解反应
D. 全氟烷基物质难以降解，是因为其中的 C—F 键的键能很大
2. 下列化学用语或表述正确的是
A. HClO 的结构式：H—O—Cl
B. C₂H₄ 分子的球棍模型：
C. H₂O₂ 中的共价键类型：极性键
D. NH₃ 的 VSEPR 模型名称：三角锥形
3. 下列离子方程式正确的是

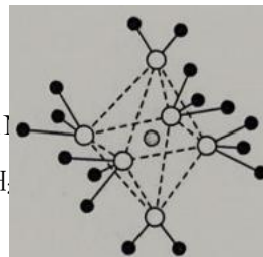
- A. 用 FeS 除去污水中的 Cu^{2+} : $\text{S}^{2-} + \text{Cu}^{2+} = \text{CuS}$
- B. 用澄清石灰水检验 CO_2 : $2\text{OH}^- + \text{CO}_2 + \text{Ca}^{2+} = \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- C. 向 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液中加入稀硝酸: $\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{S} \downarrow + \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ 溶液滴入 FeCl_2 溶液中: $\text{K}^+ + \text{Fe}^{2+} + [\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-} = \text{KFe}[\text{Fe}(\text{CN})_6] \downarrow$

【高三年级名校阶段检测联考·化学 第1页(共6页)】

4. 已知反应



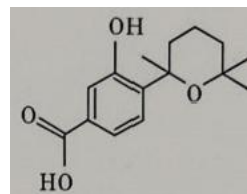
- A. 22.4L CO_2 所含 π 键的数目为 N_A
- B. 每形成1 mol H—O键，转移电子数目为 N_A
- C. 0.1 mol K_2SO_4 晶体中所含离子的数目为0.3 N_A
- D. 1L 0.1 mol/L CH_3COOK 溶液中含 CH_3COO^- 的数目为0.1 N_A



5. 四氨合铜离子一般写作 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ ，实际上应该是 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4(\text{H}_2\text{O})_2]^{2+}$ 图所示。由于姜泰勒(Jahn—Teller)效应的缘故，使其中的两个

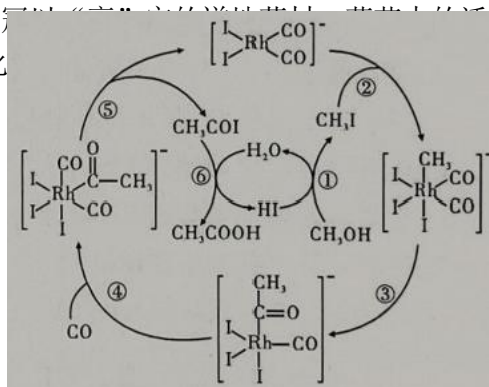
水的配位键被拉长。下列有关该离子的说法错误的是

- A. Cu 的配位数为6
- B. 受热时先失去 H_2O
- C. 配位原子形成八面体结构
- D. $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ 中 Cu 为 sp^3 杂化



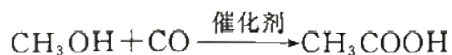
6. 亳州被誉为“中华药都”，亳菊是《中国药典》中记载的一种菊科植物。其挥发性成分挥发油主要为萜类化合物，一种萜类化合物 X 的结构如图。有关该物质的说法错误的是

- A. 化学式为 $\text{C}_{15}\text{H}_{20}\text{O}_4$
- B. 分子中含有1个手性碳原子
- C. 1 mol X 能与4 mol H_2 发生加成反应
- D. 存在含有苯环和两个羧基的同分异构体



7. 一种以 CH_3OH 、 CO 、 HI 作原料合成乙酸的催化机理如图所示。下列说法错误的是

- A. $[\text{Rh}(\text{CO})_2\text{I}_2]^-$ 是反应的催化剂
- B. 该过程中有非极性键的形成
- C. 含 Rh 物质参与反应历程中的每个步骤
- D. 总反应的化学方程式为



8. 下列方案设计能达到实验目的的是

选项	方案设计	目的
A	用洁净的铂丝蘸取待测液在酒精灯火焰上灼烧，观察	检验某溶液中是否含 K^+

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。
如要下载或阅读全文，请访问：

<https://d.book118.com/027053142131006061>