

机密★启用前

长沙市一中 2024 届高三月考试卷（八）

化学

注意事项：

- 1.答卷前，考生务必将自己的姓名、准考证号填写在答题卡上。
- 2.回答选择题时，选出每小题答案后，用铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动，用橡皮擦干净后，再选涂其他答案标号。回答非选择题时，将答案写在答题卡上。写在本试卷上无效。
- 3.考试结束后，将本试题卷和答题卡一并交回。

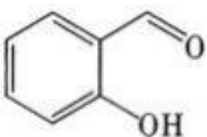
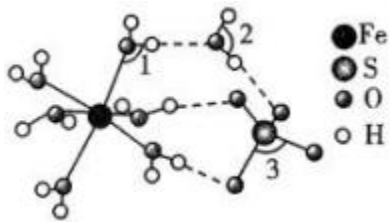
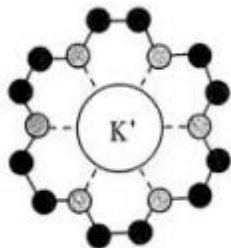
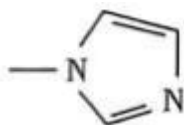
可能用到的相对原子质量：H~1 Be~9 C~12 O~16 Na~23 S~32 Cu~64

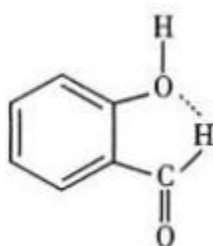
Zn~65 Bi~209

第 I 卷（选择题 共 42 分）

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.化学与生产、生活、科技密切相关，下列说法正确的是（ ）
 - A.从海水中提取液溴和镁的生产过程都涉及氧化还原反应
 - B.目前我国加碘食盐中主要添加的是碘化钾
 - C.“酒曲”的酿酒工艺，是利用了催化剂使平衡正向移动的原理
 - D.医用外科口罩使用的聚丙烯材料，能使酸性高锰酸钾溶液褪色
- 2.观察下列结构示意图并结合相关信息，判断有关说法正确的是（ ）

名称或化学式	邻羟基苯甲醛	$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	18-冠-6	N-甲基咪唑
结构示意图				



- A.邻羟基苯甲醛分子内氢键示意图：
- B. $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 结构中键角 1、2、3 由大到小的顺序：3>1>2

C.18-冠-6 中 O (灰球) 电负性大, 带负电荷, 通过离子键与 K^+ 作用, 体现了超分子 “分子识别” 的特征
D.N- 甲基咪唑分子中 σ 键的数目为 6

3. 设 N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是()

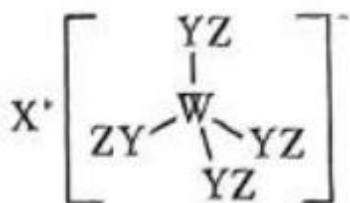
A. 常温下， $1\text{mol NH}_4\text{NO}_3$ 溶于稀氨水使溶液呈中性， NH_4^+ 数目为 N_A

B. 在过氧化钠与水的反应中，每生成 0.1mol 氧气，转移电子的数目为 $0.4N_A$

C. 平均聚合度为 n 的聚乙烯中，碳碳双键的数目为 nN_A

D. 电解饱和食盐水时，若阴、阳两极产生气体的总体积为 44.8L ，则转移电子数为 $2N_A$

4. 某种化合物(如图)由 W、X、Y、Z 四种短周期元素组成，其中 W、Y、Z 分别位于三个不同周期，Y 核外最外层电子数是 W 核外最外层电子数的二倍；W、X、Y 三种简单离子的核外电子排布相同，下列说法正确的是()



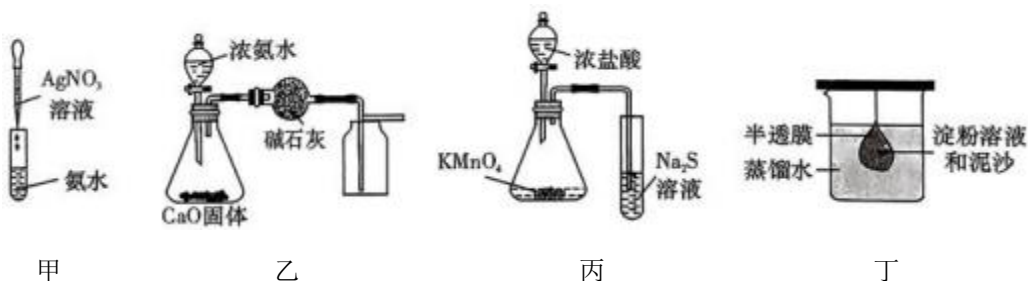
A. 简单离子的氧化性： $W < X$

B. X 与 Y、Y 与 Z 均可形成具有漂白性的化合物

C. 原子半径： $W < X < Y < Z$

D. W 元素只能形成离子化合物

5. 下列有关说法正确的是()



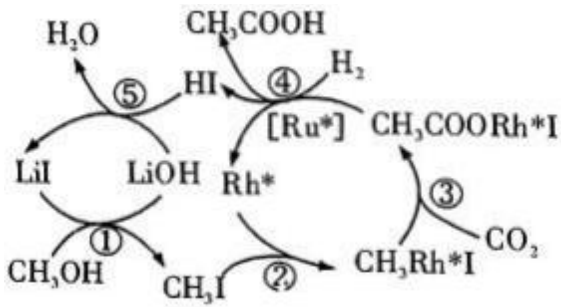
A. 图甲装置：滴入过量的硝酸银溶液配制银氨溶液

B. 图乙装置：制取并收集干燥纯净的 NH_3

C. 图丙装置：比较 KMnO_4 、 Cl_2 、S 的氧化性

D. 图丁装置：分离淀粉溶液和泥沙

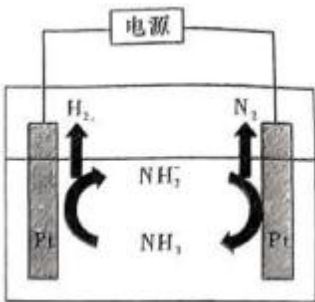
6. CO_2 和甲醇在 Ru-Rh (钌铑) 基催化剂表面加氢可以制取乙酸，其反应机理如图所示。下列说法错误的是()



- A. LiI 起到催化作用
 B. 反应①和⑤的反应类型不同
 C. 反应③中有极性键的断裂和非极性键的形成

D. 根据该反应机理，可以由 $\begin{array}{c} \text{OH} \\ | \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$ 制备 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$

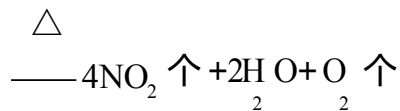
7. 一种以氨基钾 (KNH_2) 作电解质，电解液氨制氢气的装置如图所示。下列说法错误的是 ()



- A. 阴极上的电极反应式为 $2\text{NH}_3 + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{H}_2 \uparrow + 2\text{NH}_2^-$
 B. 电解过程中，阳极 K^+ 浓度增大
 C. 氨基钾的作用是提高液氨的导电能力
 D. 制得 3mol H_2 需要消耗 2mol 液氨

8. 下列化学反应表示不正确的是 ()

A. 硝酸受热分解的化学反应方程式: 4HNO_3



B. ICl 与 NaOH 溶液反应: $\text{ICl} + 2\text{OH}^- \longrightarrow \text{IO}^- + \text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$

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/028043041130006057>