

山东淄博2023-2024学年高一上学期期末考试化学  
试题  
2023-2024 学年度第一学期高一教学质量检测

化学

注意事项:

- 1.答卷前,考生务必将自己的姓名、考生号等填写在答题卡和试卷指定位置.
- 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,将本试卷和答题卡一并交回.

可能用到的相对原子质量: H 1 C 12 N 14 O 16 Na 23 Cl 35.5 Fe 56 Cu 64

一、选择题: 本题共 15 小题, 每小题 3 分, 共 45 分. 每小题只有一个选项符合题目要求.

1. 化学与生产、生活密切相关. 下列说法错误的是

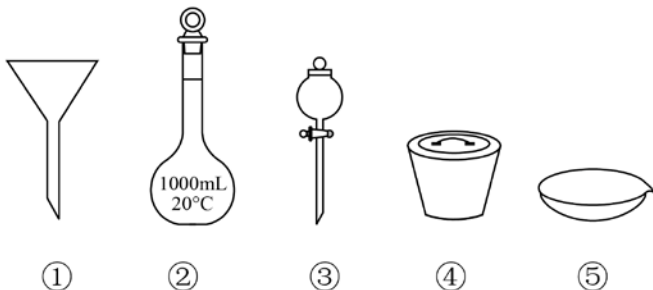
- A. 漂白粉应密封避光保存在阴凉处
- B.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  和  $\text{NaHCO}_3$  均可用于治疗胃酸过多
- C.  $\text{FeSO}_4$  补血剂与维生素 C 配合使用效果更佳
- D. “洁厕灵” (主要成分为盐酸) 和 “84 消毒液” (主要成分为次氯酸钠) 不能混用

2. 下列做法符合实验安全要求的是

- A. 金属钠着火, 用湿布灭火
- B. 玻璃导管插入橡胶塞前, 用水湿润管口
- C. 将  $\text{Na}_2\text{O}_2$  和酒精置于同一个药品柜保存
- D. 皮肤沾上强酸, 立即用大量水冲洗, 再用稀

NaOH 溶液冲洗

3. 关于下列仪器使用的说法错误的是



- A. ①和⑤常用于物质的分离
- B. ②和③使用前需检漏
- C. ②使用前必须烘干
- D. ④和⑤可直接加热

4. 下列各组物质中, 所含化学键类型相同的是

- A. KBr 和  $\text{MgCl}_2$
- B.  $\text{H}_2\text{O}_2$  和  $\text{Na}_2\text{O}_2$
- C.  $\text{CO}_2$  和  $\text{NH}_4\text{Cl}$
- D.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  和 NaOH

5. 放射性  $^{60}_{27}\text{Co}$  可用于疾病治疗。下列说法正确的是

- A.  $^{60}_{27}\text{Co}$  和  $^{60}_{28}\text{Ni}$  互为同位素  
 B.  $^{60}_{27}\text{Co}$  的中子数与电子数之差为 33  
 C.  $^{60}_{27}\text{Co}$  和  $^{59}_{27}\text{Co}$  的核外电子排布相同  
 D.  $^{60}_{27}\text{Co}_3\text{O}_4$  和  $^{59}_{27}\text{Co}_3\text{O}_4$  互为同素异形体

6. 常温下, 下列各组离子在溶液中一定能大量共存的是

- A.  $\text{K}^+$ 、 $\text{Ca}^{2+}$ 、 $\text{Cl}^-$ 、 $\text{CO}_3^{2-}$   
 B.  $\text{Fe}^{2+}$ 、 $\text{Na}^+$ 、 $\text{H}^+$ 、 $\text{MnO}_4^-$   
 C.  $\text{Na}^+$ 、 $\text{H}^+$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$ 、 $\text{HCO}_3^-$   
 D.  $\text{Cu}^{2+}$ 、 $\text{K}^+$ 、 $\text{SO}_4^{2-}$ 、 $\text{NO}_3^-$

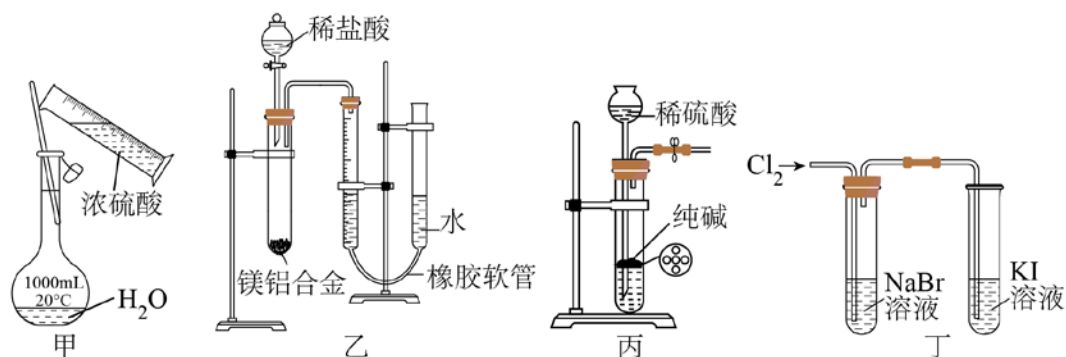
7. 设  $N_A$  为阿伏加德罗常数的值. 下列说法正确的是

- A.  $1.5\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{MgCl}_2$  溶液中含有的  $\text{Cl}^-$  数目为  $3N_A$   
 B.  $28\text{gCO}$  和  $\text{N}_2$  的混合气体中含有的质子数为  $14N_A$   
 C.  $11.2\text{LCO}_2$  与足量  $\text{Na}_2\text{O}_2$  反应转移的电子数为  $0.5N_A$   
 D. 含  $2\text{molHCl}$  的浓盐酸与足量  $\text{MnO}_2$  充分反应转移的电子数为  $N_A$

8. 下列反应的离子方程式书写正确的是

- A. 将  $\text{Cl}_2$  通入水中:  $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{H}^+ + \text{Cl}^- + \text{ClO}^-$   
 B. 将铁片插入氯化铁溶液中:  $\text{Fe} + 2\text{Fe}^{3+} = 2\text{Fe}^{2+}$   
 C. 向  $\text{CuSO}_4$  溶液中加入少量  $\text{Na}$ :  $2\text{Na} + \text{Cu}^{2+} = 2\text{Na}^+ + \text{Cu}$   
 D. 向  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  溶液中滴加少量稀盐酸:  $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}^+ = \text{HCO}_3^-$

9. 下列装置或操作能达到实验目的的是



- A. 甲: 配制  $1000\text{mL}$  一定物质的量浓度的稀硫酸  
 B. 乙: 测定一定质量镁铝合金中金属铝的含量  
 C. 丙: 控制二氧化碳气体的生成与停止  
 D. 丁: 验证  $\text{Cl}$ 、 $\text{Br}$ 、 $\text{I}$  非金属性的强弱

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/636214031025010044>