

2023-2024 学年江苏省泰州市兴化市周庄高级中学高一（上）入学化学试卷

一、单项选择题（本题共 20 小题，每小题只有 1 个正确选项）

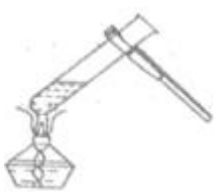
- 我国向世界郑重承诺力争在 2060 年前实现“碳中和”，体现了中国对解决气候问题的大国担当。下列措施不利于实现“碳中和”目标的是（ ）
 - 扩大植树造林，增加绿色植被
 - 倡导践行节能低碳的生活方式
 - 持续加大化石能源的开发使用
 - 研究二氧化碳的捕集和再利用
- 下列变化属于化学变化的是（ ）
 - 液氨汽化
 - 干冰升华
 - 金属腐蚀
 - 矿石粉碎
- 溶液、胶体和浊液这三种分散系的根本区别是（ ）
 - 是否是大量分子或离子的集合体
 - 是否能通过滤纸
 - 分散质粒子直径的大小
 - 是否均一、透明、稳定
- 下列叙述中，不正确的是（ ）
 - CaCO_3 、 $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ 、 $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$ 都属于碳酸盐
 - HCl 、纯碱、醋酸钠和生石灰分别属于酸、碱、盐和氧化物
 - 蓝矾（ $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ）和干冰属于化合物，铁矿石属于混合物
 - 通过化学反应，可由 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 一步转化生成 NaOH
- 逻辑推理是化学学习常用的思维方法，下列推理正确的是（ ）
 - 碱性氧化物一定是金属氧化物，则酸性氧化物一定是非金属氧化物
 - 中和反应有盐和水生成，有盐和水生成的反应一定是中和反应
 - 电解质是水溶液里或熔融状态下能够导电的化合物，溶于水能导电的化合物一定是电解质
 - 氧化还原反应中有元素化合价的改变，有元素化合价改变的化学反应一定是氧化还原反应
- 一定条件下，下列各组物质中，X 既能与 Y 反应又能与 Z 反应，且均属于氧化还原反应的是（ ）

选项	X	Y	Z
----	---	---	---

A	CO ₂	NaOH 溶液	H ₂ O
B	H ₂	O ₂	CuO
C	BaCl ₂ 溶液	稀硫酸	Na ₂ CO ₃ 溶液
D	CuO	CO	稀硫酸

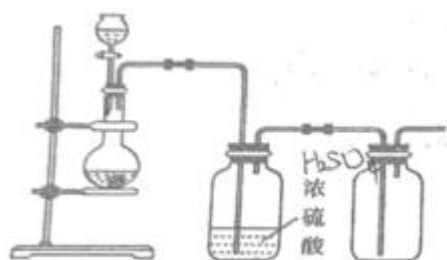
A. A B. B C. C D. D

7. 下列实验操作中错误的是（ ）

A. 倾倒液体	B. 加热液体	C. 滴加液体	D. 检查装置气密性
			

A. A B. B C. C D. D

8. 用以下试剂和如图装置可制取、净化、收集的气体是（ ）



- A. 锌和稀硫酸制氢气
- B. 大理石和稀硫酸制二氧化碳
- C. 双氧水和二氧化锰制取氧气
- D. 氯酸钾和二氧化锰制氧气

9. 下列关于电解质的说法正确的是（ ）

- A. 熔融的 NaOH 能导电，所以熔融的 NaOH 是电解质
- B. CO₂ 溶于水能导电，所以 CO₂ 是电解质
- C. BaSO₄ 难溶于水，所以 BaSO₄ 是非电解质
- D. 液态 HCl 不导电，所以 HCl 不是电解质

10. 下列说法中不正确的是（ ）

- ①将硫酸钡放入水中不能导电，所以硫酸钡是非电解质