

2023-2024 学年江苏省淮安市楚州中学高一（上）期初化学试卷

一、单选题（每小题 3 分，共 66 分）

- 目前市场上有一种专门为婴幼儿设计的电解质饮料，适合在婴幼儿感冒、发烧时快速补充体内流失的电解质成分。下列物质可用作该饮料中的电解质的是（ ）
A. Fe B. 葡萄糖 C. MgSO_4 D. CO_2
- 2019 年诺贝尔化学奖授予约翰·B·古迪纳、斯坦利·惠廷汉和吉野彰，以表彰他们在开发锂离子电池方面做出的卓越贡献。锂电池正极材料用到的钴酸锂（ LiCoO_2 ）属于（ ）
A. 氧化物 B. 盐 C. 酸 D. 碱
- 下列化学反应中，不属于四种基本反应类型，但属于氧化还原反应的是（ ）
A. $4\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{Fe}(\text{OH})_3$
B. $3\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HNO}_3 + \text{NO}$
C. $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$
D. $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2 \uparrow$
- 下列有关物质分类的说法，不正确的是（ ）
A. CO 、 P_2O_5 、 SO_2 是非金属氧化物，也是酸性氧化物
B. KNO_3 是钾盐、硝酸盐，也是正盐
C. H_2SO_4 是含氧酸、二元酸，也是强酸
D. NaOH 是可溶性碱，也是强碱
- 下列叙述正确的是（ ）
A. 1mol 任何气体的体积都为 22.4L
B. 1mol 任何物质在标准状况下所占的体积都为 22.4L
C. 标准状况下，1mol 水所占的体积是 22.4L
D. 标准状况下，22.4L 任何气体的物质的量都是 1mol
- 下列关于物质分类的正确组合是（ ）

分类 组合	碱	酸	盐	碱性氧化物	酸性氧化物
A	Na_2CO_3	H_2SO_4	NaHCO_3	SiO_2	CO_2
B	NaOH	HCl	NaCl	Na_2O	CO

C	NaOH	H ₂ CO ₃	CaF ₂	Na ₂ O ₂	SO ₂
D	KOH	HNO ₃	CaCO ₃	CaO	SO ₂

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

7. 有关氧化还原反应的叙述正确的是（ ）

- A. 氧化还原反应的判断是看有无元素化合价的升降
- B. 氧化还原反应的判断是看有无氧元素的得失
- C. 化合反应肯定不是氧化还原反应
- D. 氧化还原反应中一定有两种元素的价态发生改变

8. 经分析，某物质只含有一种元素，则对该物质的说法正确的是（ ）

- A. 一定是单质
- B. 一定是纯净物
- C. 可能是混合物
- D. 可能是化合物

9. 下列物质中，含有自由移动 Cl⁻ 的是（ ）

- A. KClO₃ 溶液
- B. 熔融态的 NaCl
- C. NaClO 溶液
- D. HCl 气体

10. 用一束光照射某液体时，产生一条光亮的通路。该液体是（ ）

- A. CuSO₄ 溶液
- B. 稀盐酸
- C. NaOH 溶液
- D. Fe(OH)₃ 胶体

11. 下列变化属于化学变化的是（ ）

- A. 磨铁成针
- B. 酿酒成醋
- C. 氧气液化
- D. 滴水成冰

12. 下列叙述正确的是（ ）

- A. 摩尔是国际单位制中的七个基本物理量之一
- B. 常温常压下，1mol CO₂ 体积约为 22.4L
- C. 通常状况下，3.01×10²³ 个 SO₂ 分子的质量为 32g
- D. 同温同压下，相同体积的任何气体所含的原子数目相同

13. 下列叙述正确的是（ ）

- A. 1mol H₂O 的质量为 18g/mol
- B. CH₄ 的摩尔质量为 16g
- C. 3.01×10²³ 个 CO₂ 分子的质量为 22g
- D. 0.05mol SO₂ 的体积是 1.12L