

棠湖中学高一化学2022年下半年期末考试带答案与解析

1. 选择题

南京大屠杀死难者国家公祭鼎用青铜铸造。关于铜的一种核素 ${}^{64}_{29}\text{Cu}$ ，下列说法正确的是

- A. ${}^{64}_{29}\text{Cu}$ 的核电荷数为29
- B. ${}^{64}_{29}\text{Cu}$ 的质子数为35
- C. ${}^{64}_{29}\text{Cu}$ 的中子数为64
- D. ${}^{64}_{29}\text{Cu}$ 的核外电子数为64

2. 选择题

下列关于铝及其化合物叙述中，正确的是()

- A. 不能用铝制的器皿来盛放酸梅汤或碱水是因为铝会和酸或碱反应
- B. 铝制品在空气中有很强的抗腐蚀性是因为铝的化学性质很稳定
- C. 氯化铝溶液与NaOH溶液互滴现象完全相同
- D. 纯铝比铝合金的硬度更大、熔点更低

3. 选择题

在含有 Fe^{2+} 、 Al^{3+} 、 Fe^{3+} 、 Na^{+} 的溶液中，加入足量的 Na_2O_2 固体，充分反应后，再加入过量的稀盐酸，完全反应后，溶液中离子数目几乎没有变化的是

- A. Fe^{2+} B. Al^{3+} C. Fe^{3+} D. Na^{+}

4. 选择题

已知短周期元素的离子 $a\text{A}^{2+}$ 、 $b\text{B}^{+}$ 、 $c\text{C}^{3-}$ 、 $d\text{D}^{-}$ 都具有相同的电子层结构。则下列叙述正确的是()

- A. 原子半径 $\text{A} > \text{B} > \text{D} > \text{C}$ B. 原子序数 $\text{d} > \text{c} > \text{b} > \text{a}$
- C. 离子半径 $\text{C} > \text{D} > \text{B} > \text{A}$ D. 原子结构的最外层电子数目 $\text{A} > \text{B} > \text{D} > \text{C}$

5. 选择题

下列各项中表达正确的是

- A. HCl的电子式： $\text{H} \begin{array}{c} \cdot \\ \cdot \end{array} \text{Cl}$ B. N_2 的结构式： $\text{N} \equiv \text{N}$
- C. H_2S 的电子式： $\text{H} \begin{array}{c} \times \\ \times \end{array} \text{S} \begin{array}{c} \times \\ \times \end{array} \text{H}$ D. 次氯酸的电子式： $\text{H} \begin{array}{c} \cdot \\ \cdot \end{array} \text{Cl} \begin{array}{c} \cdot \\ \cdot \end{array}$

6. 选择题

下列化学用语的表达正确的是()

- A. Cl-的结构示意图：
- B. 醋酸铵的电离方程式： $\text{CH}_3\text{COONH}_4 \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^- + \text{NH}_4^+$
- C. 漂白粉的有效成分是 CaClO
- D. 中子数为20的氯原子： ${}^{37}_{17}\text{Cl}$

7. 选择题

有 BaCl_2 和 NaCl 的混合溶液VL，将它分成两等份。一份滴加稀硫酸，使 Ba^{2+} 完全沉淀；另一份滴加 AgNO_3 溶液，使 Cl^- 完全沉淀。反应中消耗 $a\text{mol H}_2\text{SO}_4$ 、 $b\text{mol AgNO}_3$ 。则原混合溶液中的