

“温州十五校联合体”高二化学2022年下期期中考试在线答题

1. 选择题

下列各组物质中，都是强电解质的是()

- A. HF、HCl、BaSO₄ B. NH₄Cl、CH₃COONa、Na₂S
C. NaOH、Ca(OH)₂、NH₃·H₂O D. HClO、NaF、Ba(OH)₂

2. 选择题

下列有关实验操作正确的是

- A.  除去Cl₂中的HCl B.  焰色反应
C.  萃取碘水中碘 D.  称量氢氧化钠固体

3. 选择题

下列化学用语或说法正确的是

- A. 二氧化碳的结构式：O - C - O B. H₂O₂的电子式： $H \begin{array}{c} \cdot \\ \cdot \\ \cdot \\ \cdot \end{array} O : O : H^+$
C. ¹⁸O和¹⁶O是两种不同的核素 D. 氢的放射性同位素²²²86Rn，其原子中的质子数为136

4. 选择题

下列有关物质用途的说法中正确的是

- A. 工业上利用氨气制硝酸属于人工固氮
B. 在食品包装袋内放入生石灰可以防止食品因氧化而变质
C. 工业炼铁的原料主要有铁矿石、焦炭、空气、石灰石
D. 肥田粉是氯化铵，碳酸铵俗称碳铵

5. 选择题

A、B、C、D、E为短周期主族元素，且原子序数依次增大。A原子的最外层电子数是其电子层数的3倍，B原子的半径在同周期主族元素的原子中最大，A、E同主族，D原子的最高正价与负价的绝对值相等。下列说法正确的是

- A. 原子半径：D>C B. 氢化物的稳定性：E>A
C. 氢氧化物的碱性：C>B D. 最高价氧化物对应水化物的酸性：E>D

6. 选择题

下列离子方程式中正确的是

- A. 稀硫酸与氢氧化钡溶液反应： $Ba^{2+} + SO_4^{2-} = BaSO_4 \downarrow$
B. 向FeBr₂溶液中通入足量氯气： $2Fe^{2+} + 2Br^- + 2Cl_2 = 2Fe^{3+} + Br_2 + 4Cl^-$
C. 向Na₂CO₃浓溶液中缓慢滴加几滴稀盐酸： $CO_3^{2-} + H^+ = HCO_3^-$
D. 锌粒与稀醋酸反应： $Zn + 2H^+ = Zn^{2+} + H_2 \uparrow$

7. 选择题