

福建省泉州市2021年高考化学5月模拟试卷

单选题

1. 单选题

三星堆遗址最近出土了青铜神树、黄金权杖、玉器等文物，下列有关说法错误的是（ ）

- A. 青铜神树体现了中国古代高超的冶金技术 B. 青铜表面的绿色物质主要为 $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3$ C. 青铜神树、黄金权杖、玉器均为合金材料 D. 玉器因含有不同金属氧化物而显现不同颜色

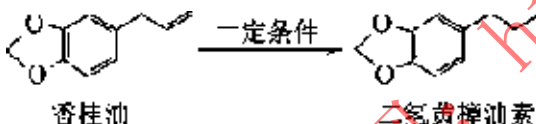
2. 单选题

设 N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是（ ）

- A. 标准状况下，2.24 L C_3H_8 分子中的 σ 键的数目为 $1.1N_A$ B. 5.6 g Fe 在 7.1 g Cl_2 中充分燃烧，转移电子数为 $0.2N_A$ C. 0.1 mol NO 与 0.1 mol O_2 混合物中质子数为 $2.3N_A$ D. 室温下，pH=9 的 CH_3COONa 溶液中，由水电离的 H^+ 数目为 $10^{-9}N_A$

3. 单选题

二氢黄樟油素是一种常见的日化香料，可用香桂油为原料制取，反应如下：下列说法错误的是（ ）



- A. 香桂油能发生聚合反应、还原反应 B. 香桂油分子中所有碳原子可能共平面 C. 二氢黄樟油素的一氯代物有 6 种 D. 可用溴水鉴别以上两种有机物

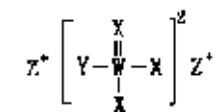
4. 单选题

常温下，下列各组离子在指定溶液中能大量共存的是（ ）

- A. $\frac{c(\text{H}^+)}{c(\text{OH}^-)} = 1 \times 10^{-12}$ 的溶液中： Na^+ 、 K^+ 、 SO_3^{2-} 、 AlO_2^- B. $c(\text{Fe}^{2+}) = 0.5 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的溶液中： H^+ 、 Mg^{2+} 、 SO_4^{2-} 、 ClO^- C. 无色溶液中： Na^+ 、 Fe^{3+} 、 SO_4^{2-} 、 HCO_3^- D. 能使酚酞变红的溶液中： Al^{3+} 、 NH_4^+ 、 Cl^- 、 NO_3^-

5. 单选题

X、Y、Z、W 为原子序数依次增大的短周期主族元素，四种元素组成的某种化合物可用于防治蛀牙，该化合物的结构如图所示，以下有关说法正确的是（ ）



- A. 简单离子半径： $\text{Z} > \text{Y} > \text{X}$ B. 最简单氢化物稳定性： $\text{Y} > \text{X} > \text{W}$ C. Y、Z 形成的化合物水溶液呈中性 D. WY_5 所有原子最外层均为 8 电子结构